



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

### **Usage guidelines**

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

### **About Google Book Search**

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>



## A propos de ce livre

Ceci est une copie numérique d'un ouvrage conservé depuis des générations dans les rayonnages d'une bibliothèque avant d'être numérisé avec précaution par Google dans le cadre d'un projet visant à permettre aux internautes de découvrir l'ensemble du patrimoine littéraire mondial en ligne.

Ce livre étant relativement ancien, il n'est plus protégé par la loi sur les droits d'auteur et appartient à présent au domaine public. L'expression "appartenir au domaine public" signifie que le livre en question n'a jamais été soumis aux droits d'auteur ou que ses droits légaux sont arrivés à expiration. Les conditions requises pour qu'un livre tombe dans le domaine public peuvent varier d'un pays à l'autre. Les livres libres de droit sont autant de liens avec le passé. Ils sont les témoins de la richesse de notre histoire, de notre patrimoine culturel et de la connaissance humaine et sont trop souvent difficilement accessibles au public.

Les notes de bas de page et autres annotations en marge du texte présentes dans le volume original sont reprises dans ce fichier, comme un souvenir du long chemin parcouru par l'ouvrage depuis la maison d'édition en passant par la bibliothèque pour finalement se retrouver entre vos mains.

## Consignes d'utilisation

Google est fier de travailler en partenariat avec des bibliothèques à la numérisation des ouvrages appartenant au domaine public et de les rendre ainsi accessibles à tous. Ces livres sont en effet la propriété de tous et de toutes et nous sommes tout simplement les gardiens de ce patrimoine. Il s'agit toutefois d'un projet coûteux. Par conséquent et en vue de poursuivre la diffusion de ces ressources inépuisables, nous avons pris les dispositions nécessaires afin de prévenir les éventuels abus auxquels pourraient se livrer des sites marchands tiers, notamment en instaurant des contraintes techniques relatives aux requêtes automatisées.

Nous vous demandons également de:

- + *Ne pas utiliser les fichiers à des fins commerciales* Nous avons conçu le programme Google Recherche de Livres à l'usage des particuliers. Nous vous demandons donc d'utiliser uniquement ces fichiers à des fins personnelles. Ils ne sauraient en effet être employés dans un quelconque but commercial.
- + *Ne pas procéder à des requêtes automatisées* N'envoyez aucune requête automatisée quelle qu'elle soit au système Google. Si vous effectuez des recherches concernant les logiciels de traduction, la reconnaissance optique de caractères ou tout autre domaine nécessitant de disposer d'importantes quantités de texte, n'hésitez pas à nous contacter. Nous encourageons pour la réalisation de ce type de travaux l'utilisation des ouvrages et documents appartenant au domaine public et serions heureux de vous être utile.
- + *Ne pas supprimer l'attribution* Le filigrane Google contenu dans chaque fichier est indispensable pour informer les internautes de notre projet et leur permettre d'accéder à davantage de documents par l'intermédiaire du Programme Google Recherche de Livres. Ne le supprimez en aucun cas.
- + *Rester dans la légalité* Quelle que soit l'utilisation que vous comptez faire des fichiers, n'oubliez pas qu'il est de votre responsabilité de veiller à respecter la loi. Si un ouvrage appartient au domaine public américain, n'en déduisez pas pour autant qu'il en va de même dans les autres pays. La durée légale des droits d'auteur d'un livre varie d'un pays à l'autre. Nous ne sommes donc pas en mesure de répertorier les ouvrages dont l'utilisation est autorisée et ceux dont elle ne l'est pas. Ne croyez pas que le simple fait d'afficher un livre sur Google Recherche de Livres signifie que celui-ci peut être utilisé de quelque façon que ce soit dans le monde entier. La condamnation à laquelle vous vous exposeriez en cas de violation des droits d'auteur peut être sévère.

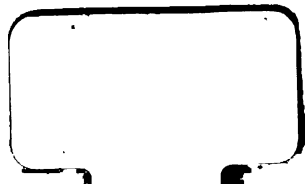
## À propos du service Google Recherche de Livres

En favorisant la recherche et l'accès à un nombre croissant de livres disponibles dans de nombreuses langues, dont le français, Google souhaite contribuer à promouvoir la diversité culturelle grâce à Google Recherche de Livres. En effet, le Programme Google Recherche de Livres permet aux internautes de découvrir le patrimoine littéraire mondial, tout en aidant les auteurs et les éditeurs à élargir leur public. Vous pouvez effectuer des recherches en ligne dans le texte intégral de cet ouvrage à l'adresse <http://books.google.com>

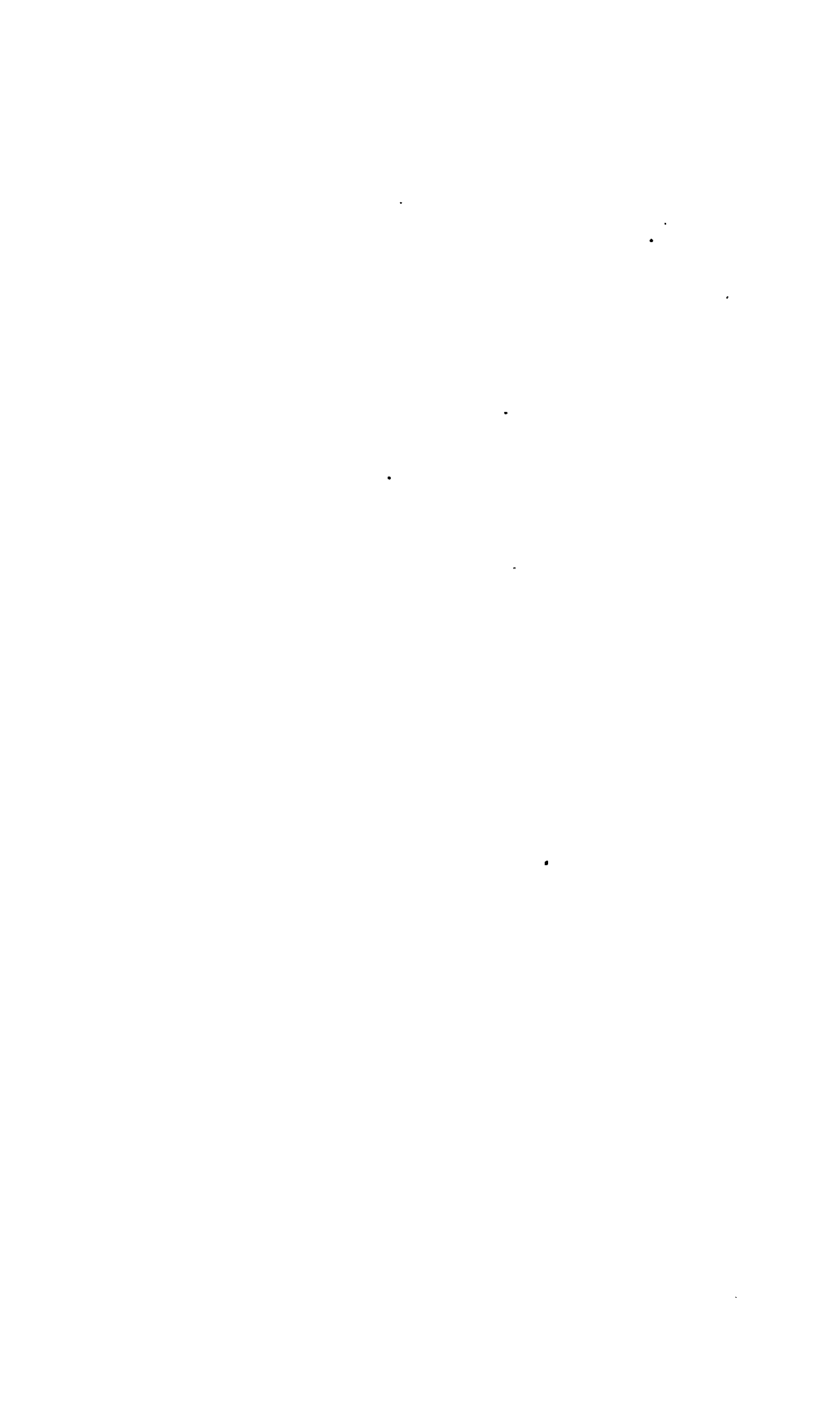


Phys. Rev. 71,

Rev. 1933 - e 595









**T A B L E**

**D E S**

**ANNALES DE CHIMIE.**



**T A B L E**  
**G É N É R A L E**  
**RAISONNÉE,**  
**DES MATIÈRES CONTENUES**  
**D A N S**  
**LES TRENTE PREMIERS VOLUMES**  
**D E S**  
**ANNALES DE CHIMIE;**  
**S U I V I E**  
**D'UNE TABLE ALPHABÉTIQUE**  
**D E S**  
**AUTEURS QUI Y SONT CITÉS.**



**A P A R I S ;**  
**CHEZ J. J. FUCHS, LIBRAIRE,**  
**RUE DES MATHURINS, N<sup>o</sup>. 334.**  
**AN IX (1801).**



---

# TABLE GÉNÉRALE

## RAISONNÉE

DES matières contenues dans les trente premiers volumes des Annales de Chimie.

*Nota. Les chiffres romains désignent les volumes, les chiffres arabes désignent les pages.*

---

### A.

**A**BSINTHIUM vulgare; résultats de l'analyse de la décoction et du résidu de cette plante par Kuusmuller, VI, 35, 36.

AcÉTATE de cuivre, ou cristaux de Vénus; ceux qu'on prépare à Montpellier sont d'une qualité supérieure. On les obtient par l'évaporation de la dissolution du vert-de-gris dans le vinaigre, XXV, 321, XXVIII, 119. Ces cristaux servent pour la peinture et les vernis, et donnent, par la distillation, de l'acide acétique, 326.

AcÉTITE d'alumine, préférable au sulfate d'alumine comme mordant, IV, 153. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— de baryte; Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— de chaux; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— de cuivre; son action dans la teinture avec la garance, IV, 137. Est une préparation de cuivre dont on se sert dans la teinture et la peinture, XXV, 305. Matières premières qui servent à sa

*Tome I.*

A



- fabrication, 307. Préparation de ces matières, 308. Nom donné à la préparation préliminaire du cuivre qui sert pour la première fois, 312. Manière d'opérer, 314. L'avantage qu'offre ce procédé doit le faire préférer à celui décrit par Montet, 317 et suiv. Substances que le citoyen Adet a obtenues par sa distillation, XXVII, 302, 303. Substances qu'il a obtenues de l'oxide brun de cuivre, 305. 14. Pesanteur spécifique de l'acétite de cuivre, XXVIII, — de fer; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14. — de magnésie; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14. — de potasse; observations de M. Lowitz sur la préparation de ce sel, XIX, 367. — de plomb, est décomposé par le sulfate d'alumine, IV, 152. Ajouté à l'infusion de garance de Zélande, donne un précipité d'un rouge brunâtre, IV, 108. En décomposant la dissolution de sulfate de cuivre, forme du sulfate de plomb qui peut être employé dans la peinture, comme le blanc de plomb, XXV, 326. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14. — de soude. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14. — de strontiane. Sa forme et sa consistance, XXI, 130. — de zircone, XXII, 206.

ACETO-TARTRITE DE PLOMB Voyez vin lithargiré.

ACIDE. Expériences de M. Kirwan pour déterminer la quantité d'acide étalon ou d'acide réel contenu dans les acides minéraux, XIV, 154 à 212, 238 à 286. Ce que M. Kirwan entend par les dénominations d'acide étalon, 155, d'acide réel, 264, 265. Différences qui existent entre ses résultats et ceux obtenus par plusieurs chimistes célèbres. Causes de cette différence dans quelques résultats, 272 à 278. La

preuve que M. Kirwan donne de l'exactitude de ses expériences, est la décomposition du sel commun par M. Woulfe, d'après ses principes, 279. Paroit exister à l'état d'acide acéteux dans le sel cuivreux appelé acétate, XXVIII, 120. Passe à l'état d'acide acétique par la décarbonisation, 121. Différence qui existe entre cet acide et quelques autres également susceptibles de modification, 122.

- (base des) II, 198. Ce n'est, suivant M. Avellan, que par analogie que les chimistes français ont conclu que la base de l'air vital se trouvoit dans tous les acides, 200 et suiv. Doivent être préférés à la caillette, voy. caillette. Jointe au mordant pour teindre le coton, sont nuisibles, IV, 114. Leurs effets dans le bouillon de garance, 146. Leur action sur la congélation de l'eau, 237. Leur action sur les sulfites, XXIV, 252, 259, 268, 269, 280, 283, 290, 299, 303, 307. Leur action sur les sulfures métalliques non oxidés, XXV, 256, 257. Espèces nécessaires pour l'analyse des pierres, XXX, 77.
- Caractères des acides qui se développent chez les rachitiques. L'action qu'ils y exercent est due au défaut de la bile qui, en général, manque chez les sujets atteints de cette maladie, XVIII, 117.
- acéteux. Son phlème distillé donne une liqueur appelée *anodinus vegetabilis*, IV, 164. Se gèle après avoir été distillé sur du charbon, 163. Procédé pour l'obtenir pur, 163. Retiré par Schuler de la plante appelée *sambuc nigr.* Linn., VI, 13, 14. M. Westrumb a obtenu cet acide de la distillation répétée des acides oxalique et citrique. A chaque distillation il y a un résidu de charbon dans

la cornue, 46. Très-pur et très concentré obtenu par Brugnatelli en distillant l'acétite de baryte avec l'acide sulfurique, 48. On en obtient de l'alcool avec l'acide sulfurique concentré, XXIII, 205, 206, 207, 208, 212, 214. N'attaque le cuivre qu'à l'état d'oxide, XXV, 325. Distillé plusieurs fois sur l'oxide de manganèse, dissout le cuivre en petite quantité, 326. Procédé de M. Lorenz pour l'obtenir concentré, XXVI, 300. Substances dont il est formé, XXVII, 306. N'existe point à moins qu'on ne comprenne sous ce nom les acides tartareux et malique, 319. Il est impossible de l'oxigéner, XXVIII, 114. Son action sur les oxides métalliques, comparée à celle de l'acide acétique, 116. Manière dont il se comporte pendant sa distillation avec l'acide sulfurique, 117, 118. Contient plus de carbone que l'acide acétique, 113, 119, 121. Devient acide acétique par une soustraction de carbone. On obtient de cet acide distillé sur le cuivre, dans la fabrication du vert-de-gris, un sel qui donne à la distillation les mêmes produits que l'acétate de cuivre, 120. Entre dans la composition du sirop de Belet, XXX, 170.

— acétique. Différence qui existe suivant le citoyen Berthollet, entre l'acide acéteux et l'acide acétique du vinaigre, XXVII, 300. Fait à la manière de M. Wertendorf, quantité d'eau qu'il contient, 308. Résultat de l'essai du citoyen Adet pour l'oxigéner, 309 à 313. Examen de sa combinaison avec l'oxide de cuivre, 311 et suiv. Produits de sa distillation, 313. Résultats des expériences faites pour comparer son action avec celle de l'acide acéteux sur différentes

substances, 314, 315, 316. Résultat de l'expérience faite d'après les procédés du citoyen Berthollet pour dégager l'acide acéteux de l'acétite de potasse, 317. L'acide du vinaigre se présente constamment dans l'état d'acide acétique, 318. Différence qui existe entre l'acide acétique retiré de l'acétate de cuivre, et celui retiré du vinaigre, 319. L'acide qu'on retire du vin aigri présente deux états très-distincts, celui d'acide acéteux et celui d'acide acétique. Ces acides ont été regardés jusqu'ici comme ne différent que par la variété des proportions de l'oxigène et du radical, XXVIII, 113. Suivant le citoyen Adet, il n'existe point d'acide acéteux, puisque l'acide du vinaigre se montre toujours au plus haut degré d'oxigénation. L'acide retiré du vinaigre distillé et celui extrait de l'acétate de cuivre, ne diffèrent, suivant le même auteur, que par la proportion d'eau, 114. Est impossible à désoxigéner, 115, 121. Forme des sels de même nature que l'acide acéteux. Ces deux sels, suivant le cit. Chaptal, diffèrent par l'odeur, la saveur et leurs vertus dissolvantes, 115. Action de l'acide-acétique sur les oxides métalliques comparée à celle de l'acide acéteux, 116. Manière dont se comportent ces deux acides distillés avec l'acide sulfurique, 117, 118. La différence qui existe entre l'acide acéteux et l'acide acétique provient, suivant les cit. Chaptal et Perès, de l'abondance de carbone plus considérable dans l'acéteux que dans l'acétique, 113, 119, 121.

— antimoniacal. Affinité de cet acide pour la baryte, la potasse, la soude, la chaux, l'ammoniaque, la magnésic, l'alumine, XIII, 5.

- arsenical , traité avec le muriate d'étain, lui abandonne l'oxigène , et paroît sous la forme d'une poudre noire , XII , 232. Procédé de Pelletier pour lui rendre son état métallique , XXVI , 66. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 11.
- benzoïque remarquable par sa volatilité à une chaleur douce et son odeur aromatique , V , 95. Obtenu en cristaux par le moyen de l'alcool. Ces cristaux sont semblables à ceux de l'acide sublimé. Cet acide peut faire une encre de sympathie visible en jaune , par le contact du gaz nitreux ou de l'acide nitreux fumant , VI , 53 , 34. Sa combinaison avec les oxides d'or , d'argent , de platine , de cuivre , XI , 314 , 315 Le plomb , l'oxide de fer , de mercure , de bismuth , de zinc , d'antimoine , l'oxide blanc de manganèse , l'oxide blanc d'arsenic , de cobalt. Moyen d'obtenir ces oxides , 316 et suiv. On en trouve dans l'urine des enfans , XVI , 167. Comparé à l'acide subérique , XXIII , 59. Découvert dans la pierre de miel par M. Mabich , 325. Se dissout en grande quantité dans le suif, ce composé a la consistance d'un savon ferme , XXIV , 117.
- boracique. Tentatives inutiles de M. Lind pour le désoxigèner , XXVI , 121. Remarques et opinions de M. Yreffz sur sa nature et sur ses principes , XXVI , 300. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 11.
- camphorique. On l'obtient , selon Kosegarten , en distillant huit fois de suite de l'acide nitrique sur du camphre , XXIII , 165. Premier procédé du citoyen Bouillon-Lagrange , pour le préparer avec l'acide nitrique à 36 degrés , 166. Manière de le purifier , 167. Deuxième procédé pour l'obtenir avec l'acide

## DES MATIÈRES.

nitrique à 50 degrés, 167. Résultats des deux procédés, 168. Caractères de cet acide, 170. Substances qui le dissolvent, auxquelles il s'unit, qu'il décompose, 171, XXVII, 19. En quoi il diffère des autres acides végétaux, 172. Dissous par l'alcool, n'est jamais précipité de sa dissolution par l'eau, XXVII, 40. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11.

— carbonique. Procédé indiqué par Lavoisier pour en former, II, 238. Contient de l'eau, 273 et suiv. Formé par les végétaux, III, 56, 59. Sa formation dans les plantes analogue à celle dans les animaux, 60. Son influence sur la végétation, 62. Ne s'unit à la chaux que par l'intermède de l'eau, 67. S'unit aux oxides métalliques sans cet intermède, 67. Nécessaire d'employer l'eau de chaux pour en reconnoître de petites quantités, 67. Son action sur le carbonate de baryte, voy. carbonate de baryte. La quantité qu'en contient le carbonate de baryte, voy. carbonate de baryte. Selon Brawford, son union avec certains corps augmente leur capacité, V, 227. Sa décomposition en oxigène et carbone, IX, 304. Son affinité pour la baryte est 14, la potasse 9, la soude 8, la chaux 12, l'ammoniac, 4, la magnésie 6, et l'alumine 2, XIII, 5. Phénomènes observés par Schéele, qui paroissent contredire les rapports de ces affinités, 6. Condition pour que ces phénomènes aient lieu, 7. Opinion de Schéele sur ces phénomènes, 9. Preuves qu'ils sont simples et naturels, 10 et suiv. Formules des expériences de Schéele, 17 et suiv. Sa décomposition par le phosphore et autres substances. Preuve de cette décomposition, 512. Essai sur sa décomposition par le phosphore, par

- les citoyens Fourcroy, Vauquelin et autres ; résultats, 315, XV, 96. Soupçonné être la cause de la dissolution des substances du périodot, XXI, 104. On en obtient par la décomposition de l'alcool, au moyen d'un tuyau de porcelaine rougi au feu, XXIII, 211. Sa formation est-elle essentielle à la végétation? XXIV, 135. Sa décomposition, par M. Mussin Puschin, XXV, 105. Dégagé de la bière et du vin de Champagne, laisse tomber en se refroidissant des gouttes d'alcool, XXVII, 143. Ce qui cause les effets stimulans et roborans qu'on lui attribue, 143. Cause de sa formation par le contact du gaz nitreux avec l'eau de puits, XXVIII, 153, 154. Dans son affinité avec l'oxygène, tient le second rang après l'hydrogène. Est très-légèrement aigre, et n'a que peu de force médicamentouse, 247.
- chromique. Procédé pour le convertir à l'état d'oxide, XXX, 97.
  - cicérique. Voy. acide des pois chiches.
  - cristallisé obtenu au bout de cinq ans d'un mélange d'acide nitrique, d'acide sulfurique et d'huile éthérée d'amandes amères. XXIII, 82.
  - citrique. Ses propriétés, V, 94, 95, 105. Fournit par une distillation répétée de l'acide acéteux, et laisse chaque fois un résidu de charbon dans la cornue, VI, 46. Formé par l'action de l'acide muriatique oxigéné sur la gomme, 178. Procédé de M. Brugnatelli pour le conserver et le concentrer, XII, 148, XXVI, 298. Différences qui existent entre cet acide et l'acide subérique, XXIII, 59.
  - d'étain, IV, 162.
  - fluorique trouvé dans la terre de Marmorosch,



VIII, 13. Y existe dans la proportion de 28,00. IX, 232. Son-affinité avec la chaux, XXI, 132.

—gallique. Une solution chaude de cet acide saturée avec les carbonates d'alkali, de chaux et de magnésie, laisse dégager de l'acide carbonique avec effervescence, XII, 295. Est contenu dans le sumach combiné avec la magnésie blanche, et forme des sels neutres avec d'autres bases terreuses, 295, 300. Préparation de cet acide, 298. Tous les corps qui lui cèdent de l'oxygène rembrunissent sa couleur. Ceux qui le lui enlèvent l'éclaircissent, 299, 301. Couleur que prend l'oxide de mercure rouge en bouillant dans une solution de cet acide, 300. Il précipite en régule d'or la dissolution d'or dans l'acide nitro-muriatique, 301. Une solution de cet acide est entièrement décolorée en bouillant quelque temps avec du carbone très-pur, 301. Regardé par le C. Berthollet, comme le principe des précipités noirs produits par les astringens avec les dissolutions de fer, XVI, 168. Existe tout formé dans la noix de galle. Se dissout facilement dans l'eau, l'alcool et l'éther. Moyen de le purifier, XVII, 44, 45. Ses propriétés, 46, XXV, 191. Moyen de le décomposer, 47. Gaz qui se dégage pendant sa décomposition, 48, 49. Substances dont il est composé, 50, 65. Peut être converti en acide carbonique, duquel il diffère par les proportions de sa base, 51. Est de toutes les parties constituantes de la noix de galle, la seule qui décompose le sulfate de fer, 62. Action qu'il exerce sur la colle animale, XX, 57. Différence entre cet acide et l'acide subérique, XXIII, 59. Est oxidé par l'acide mu-

riatique oxygéné. Sous cet état, perd ses propriétés, XXV, 230.

— du jus de cerise fermenté, III 31. Voyez *cerise*. La plupart des acides végétaux convertibles en oxalique et acéteux, 45. Plus il est faible, plus il prend de base, 84.

— lithique. Principaux caractères de cet acide le plus foible de tous les acides. Ses propriétés, XVI, 115. Est un composé de beaucoup de carbone et d'azote et de tres-peu d'oxygène et d'hydrogène, 117. Est plus dissoluble dans l'eau chaude que dans l'eau froide. Se convertit facilement par le feu en acide prussique, 165. N'a été trouvé jusqu'à présent que dans l'urine humaine, 166. Ne peut être placé dans la même classe que les autres oxides végétaux, XXVII, 281, 283. Le citoyen Fourcroy propose de le nommer acide ourique, 286.

— malique, donne un sel soluble avec la chaux, incristallisable, V, 95. Est décomposé par la poudre de charbon, XIV, 328. Différence entre cet acide et l'acide subérique, XXIII, 59. Forme, avec la magnésie, un sel déliquescent, XXVIII, 192. Avec l'alumine un sel, presque insoluble, 192. Procédé pour former cet acide, 193.

— molybdique trouvé dans le plomb spathique de Carinthie, VIII, 104, 111. Procédé de M. Tihanski pour l'obtenir, IX, 279. Passe à l'état de régule après avoir abandonné son oxygène à une dissolution de muriate d'étain, XII, 232. Est dissous par l'acide sulfurique; la couleur bleue de sa dissolution est due à l'action qu'exerce le soufre

sur cet acide , auquel il enlève une partie de son oxygène , XXIII , 149. Forme un sel triple avec les alkalis fixes et l'acide sulfurique ou muriatique , un sel quadruple s'il y a du fer dans la combinaison. Ce sel se décompose , en partie , par l'évaporation. Sels que forment une partie de l'alkali et de l'acide , en se combinant séparément , 150. Le sel triple qu'il forme avec l'ammoniaque et l'acide sulfurique ne se décompose pas par l'évaporation et cristallise sous la forme d'un sulfate vert. Manière dont se comportent les cristaux à la distillation. Couleurs que prend une solution de cet acide et d'acide sulfurique en l'exposant à l'action de la lumière , 150.

- muriatique ; substances dont tous les principes sont inconnus , II , 69. Comment il devient gazeux , 66. Dissout facilement les oxides métalliques ; attaque peu les métaux , 216. Son action sur le carbonate de baryte , IV , 66. Rend les couleurs sombres dans les teintures , 121. Sa dulcification , 291. Son affinité pour la baryte, la potasse, la soude, la chaux, l'ammoniaque, la magnésie, l'alumine, XIII , 5. Uni à une de ces substances et exposé à l'action d'une autre pour laquelle il a plus d'affinité , abandonne la première , et forme , avec la seconde , un nouveau composé , 5. Dans quel cas il se fait une décomposition et une composition doubles , 6. Phénomène observé par Schéele , qui paroît contredire les rapports d'affinités , 7. Condition pour qu'il ait lieu. Opinion de Schéele sur ce phénomène extraordinaire en apparence , mais simple et naturel , 9 et suiv. , 11 et suiv. Formules

des expériences de Schéele , 17 et suiv. Son affinité pour le zinc , 28. Sa préparation par M. Karteleyn , 217. La gravité spécifique de l'acide muriatique , le plus fort est 1,196. Ce que 100 parties de cet acide en contiennent , de celui dont la gravité est 1,500 , servant d'étalon à M. Kirwan , XIV , 155. Relation entre cet acide et les terres calcaires , XIV , 243. Ce que 100 parties de chaux absorbent de cet acide , 244. Sa préparation pour le blanchiment des soies , XVII , 205 et suiv. Cause de sa couleur jaune , 208. Sel qu'il forme avec le carbonate de strontiane , XXI , 117. Expériences contraires à sa décomposition , annoncées par M. Girtanner , XXVI , 296. Combien d'oxygène sur 1,800 parties du radical de cet acide , XXVIII , 80. Son action sur le précipité de la serpentine formé d'alumine et de prussiate métallique , 198. A été trouvé dans la serpentine par le cit. Bayen , 199. Ne se solidifie pas dans un mélange de muriate de chaux et de neige refroidi à 39—0 , XXIX , 282. Se trouve très-abondamment dans le règne minéral , dans l'eau de la mer , combiné avec la chaux , la magnésie et la soude , dans le sel gemme , 308. Expériences de M. Girtanner , au moyen desquelles il prétend l'avoir décomposé en hydrogène et oxygène , 309 et suiv. L'eau , suivant cet auteur , est à cet acide ce que l'air atmosphérique est à l'acide nitrique , 312. Expériences du cit. Tassaert tentées sur la décomposition de cet acide , que l'on doit , selon cet auteur , continuer de regarder comme un corps simple , jusqu'à ce que l'on soit parvenu à le décomposer , 312 et suiv. Mêlé avec l'acide sulfurique

ne contracte aucune union ; phénomène qui a lieu lorsque ces deux acides sont concentrés, XXX, 4. Procédé pour purifier celui du commerce, 78. — muriatique oxigéné ; sa formation, II, 151 et suiv. Moyen de lui enlever l'oxigène, 155. Son action sur les couleurs végétales, 156 et suiv. Appareil dont on se sert pour sa préparation, 163, 164. Proportions des substances qu'on emploie, 165. Procédé, 166 et suiv. Son usage dans le blanchiment des toiles, I, 69 et suiv. Procédé, II, 169 et suiv. Peut être employé à d'autres usages, 186 et suiv. I, 69. Jaunit la soie, II, 64. Représente l'action de l'air sur les rouges de garance, IV, 161. Peut servir à faire connoître la solidité des couleurs, V, 82. Enflamme le sulfure de mercure sublimé, ainsi que le kermès minéral, le sulfure d'antimoine, l'antimoine et le bismuth, VI, 50. Son action sur les parties colorantes du fil écru, 212, 215 et suiv. Sur les parties vertes des végétaux, 218. Sur la dissolution d'indigo dans l'acide sulfurique, 219. Sur l'infusion de noix de galle, et de sumach, 219. Affecte de diverses manières les parties colorantes, végétales, les blanchit, ou les fait passer au fauve plus ou moins foncé, 219, 220. — Les rend, en certains cas, susceptibles de s'unir aux alkalis, aux terres, aux oxides métalliques, 225, 226. Ne doit ni sa couleur, ni ses autres propriétés à l'oxide de manganèse, XI, 12. Tout ce qui peut lui ôter l'oxigène détruit pareillement sa couleur, 13. Peut être employé pour rendre aux anciens tableaux leur coloris, XII, 51. Pourquoi il ne peut servir pour

mesurer l'intensité de la lumière ainsi que M. de Saussure l'a proposé, XII, 64. — L'huile volatile observée pendant sa distillation par M. Giobert est semblable à celle que M. Westrumb a découverte. Description de cette huile, XVI, 328. Ne se combine point avec la magnésie, XXII, 318. Lorsqu'il est solide en le mêlant avec le phosphore, et frappant le mélange avec le marteau, on entend une détonnation sourde, XXVII, 83. Est décomposé par la lumière à une température peu élevée, 168. Ce que 1000 parties de sa base demandent d'oxygène, XXVIII, 81. Employé dans l'analyse du gaz nitreux, absorbe le gaz et en sépare l'azote, 136. Découvre constamment plus d'azote dans le gaz nitreux que le sulfate de fer, 177. Résultat de l'essai de cet acide, pris comme anti-syphilitique, 270. Mêlé au pus variolique en détruit l'effet dans l'inoculation, 271. Est employé par M. Rollo, dans le traitement des ulcères, XXIX, 210. Détruit les odeurs des substances végétales et animales. Corrige la puanteur des chairs pourries. Ote à la ciguë et à l'opium leurs qualités sensibles, 215. Pris intérieurement, occasionne des douleurs violentes, 215, 216. Sous cet état, ou à l'état de gaz, agit chimiquement sur les plaies, 220. Se condense et se cristallise à un froid artificiel de 39—0 degrés, XXIX. Phénomène qu'il présente lorsqu'on le mêle sous cet état avec l'ammoniaque condensée par le même degré de froid, 220.

— nitreux. Procédé de M. Cavendish pour en obtenir d'un mélange de gaz oxygène et de gaz azote, au moyen de l'étincelle électrique, II, 248, 253,

255. Lache une portion de cuivre qu'il avoit pris lorsqu'il devient nitrique , III , 84. Affoibli , mêlé à du sulfate de soude , produit du froid , IV , 99. Est , selon Priestley , le plus simple de tous les acides , VII , 144. Manière dont Priestley l'obtient , 137. Nuit au blanchiment des soies , XVII , 169 , 199. Mêlé à l'alcool , donne à la soie une couleur jaune-dorée brillante , qui résiste à tous les débouillis , 210 et suiv. Pendant sa séparation de l'acide nitrique par la distillation , se sépare en deux liquides qui ne sont pas miscibles par l'agitation , XXIII , 78.

— nitreux fumant , distillé par M. de Veltz , sur de l'oxide noir de manganèse , lui a donné un acide nitrique blanc. Il y a fait dissoudre de l'étain , et la dissolution ne s'est point troublée par l'addition d'un peu d'eau , VI , 46 , 47.

— nitrique ; sa base combinée avec l'oxygène forme le gaz nitreux , II , 66. Jaunit la soie , 64. Cas où il s'en forme par la combustion de l'hydrogène , III , 64. Son action sur le muriate oxigéné de potasse , IV , 258. Affoibli , dissout le sulfate de magnésie en produisant du froid , 97. Son action sur le carbonate de baryte , voyez *carbonate de baryte*. Délayé est un bon réactif pour distinguer le vrai rouge des Indes , du faux , 3. Indique le coton teint à la manière d'Andrinople , 161. Est formé en plusieurs circonstances par la décomposition de l'ammoniaque , VI , 293 et suiv. Se forme aussi en versant de l'acide sulfurique concentré , sur du prussiate de soude liquide , 299 , 300. Donne , par sa distillation sur de l'étain , du nitrate d'ammo-



niacque et de l'oxide blanc d'étain, VII, 74. Est, selon M. Cavendish, susceptible de deux sortes de congélation, 249. A quel degré de concentration il est susceptible de l'une ou de l'autre, 205. Expériences faites sur cet acide, à la baie d'Hudson, 251. Table des expériences, 253. Procédé pour l'obtenir du manganèse, XI, 175 et suiv. Affinité de cet acide pour la baryte, la potasse, la soude, la chaux, l'ammoniaque, la magnésie, l'alumine, XIII, 5. Le zinc, 28. Gravité de l'acide nitrique le plus concentré que M. Kirwan ait pu obtenir. Sa couleur, XIV, 164. Relation de cet acide de la terre calcaire, 238. Quantité de marbre que 100 parties de cet acide à 1,5543 de concentration à la température de 60°, peuvent dissoudre, 240. Proportions de ses principes XX, 311. Moyen d'en opérer la combinaison, 312. Sel qu'il produit avec le carbonate de strontiane, XXI, 117. Un mélange de cet acide et de neige refroidi à 11°, fait congeler le mercure, XXIII, 145. Mêlé à l'acide sulfurique affaibli, et la neige refroidie à 20, produit un froid de 4°, 145. Avec le phosphate de soude, fait baisser le thermomètre de 7° à 20°, 145. Calcine l'étain au lieu de le dissoudre, XXIV, 127. Son usage dans les maladies vénériennes, XXV, 66. M. Ingenhouz s'est assuré de son efficacité dans ces maladies, XXVI, 114. Moyen de découvrir sa présence dans l'acide sulfurique, 299. Est décomposé par la lumière, à une température peu élevée, XXVII, 168. Son action sur le calcul vésical, XXVIII, 55 et suiv. Est composé d'oxygène et d'azote, 186. Est foiblement

foiblement lié dans sa composition saturée d'azote oxigéné. Rapidité avec laquelle l'oxigène s'en sépare lorsqu'on le met en contact avec des corps organiques, 248. Influence de la lumière solaire sur sa préparation, 313. Nouveau nom que lui donne M. Brugnatelli, voyez oxiseptonique. Dans quelle classe cet auteur propose de le placer, XXIX, 181. Noms des médecins qui le trouvent dangereux comme remède anti-siphillitique. Noms de ceux qui le regardent comme très-salutaire, 191. Dans quel cas il détruit la fétidité du gaz hépatique animal, 214. Contenant du gaz nitreux de couleur orangée placé dans un mélange de muriate de chaux et de neige refroidie à 39—0, s'y gèle promptement et prend une couleur foncé, 282. Le plus concentré ne produit pas le plus grand froid, 296. Procédé pour purifier celui du commerce, XXX, 77. Entre dans la composition du sirop de Belet, 170. Procédé pour le réoxigéner lorsqu'il est décomposé par le cuivre, 213.

— nitro-muriatique. Sa formation suivant M. Richter, et la dissolution de l'or dans cet acide, se font en vertu d'une affinité double, XXVIII, 77.

— ourique. Voyez acide lithique.

— oxalique. Propriété qu'il communique au mercure, I, 57. S'est formé dans l'éther nitrique, III, 303. Décompose tous les sels calcaires, et forme alors un sel insoluble, V, 94. Fournit, par une distillation répétée, de l'acide acéteux, suivant M. Wertrumb. Il reste, à chaque distillation, du charbon dans la cornue, VI, 46. Annonce d'observations sur son état anti-déclétère. Le suc de

*marichot*, poison très-subtil, perd cette propriété lorsqu'il est mêlé à l'acide oxalique, 63. Comment s'opère sa séparation d'avec le carbone et l'azote, XI, 169. Observations de M. Brugnatelli, qui prouvent l'erreur commise par Bergman, qui considérait cet acide comme réactif sur de la chaux, XXIX, 174. Le précipité qu'il forme par son union avec l'oxide d'étain, ne décolore pas l'infusion de cochenille, XXX, 21.

— phosphoreux. Procédé de Pelletier pour le préparer, XIV, 117 et suiv. Moyen de préparer l'acide phosphorique avec cet acide, 119.

— phosphorique décompose le carbonate de potasse sans effervescence, IV, 282. Ce que 100 grains d'acide phosphorique contiennent de phosphore et d'oxygène, VII, 69. Trouvé dans la terre de marmaroch, VIII, 13. Existe dans la terre de marmaroch dans la proportion d'un 1,00, IX, 232. Trouvé par Hoffman dans le résidu de la distillation de l'éther sulfurique, XII, 57, 58. Opinion de M. Van Mons sur sa destruction, XIII, 70. Uni à l'alkali minéral donne le nouveau sel désigné sous le nom de phosphate de soude, XIV, 120. Sa cristallisation, XXIII, 74. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. Le précipité qu'il forme par son union avec l'oxide d'étain ne décolore pas l'infusion de cochenille, XXX, 21.

— des pois chiches, ou acide cicérique; procédé pour le recueillir. Action de l'air, du feu, de la lumière sur cet acide, XXX, 179. Ses propriétés 180. Combinaison qu'il forme avec la limaille de fer qu'il attaque et dissout, 183. Expérience du

citoyen Dispan qui lui fait entrevoir des traces de l'acide oxalique dans cet acide. Conclusion de l'auteur, 184.

- du plomb rouge de Sibérie. Propriétés de cet acide, XXV, 194. Est réduit à l'état d'oxide vert, par sa distillation avec l'acide muriatique concentré, 198. Mêlé avec l'acide muriatique, dissout l'or à l'aide de la chaleur. Couleur qu'il prend avec l'acide sulfurique, 199. La réduction de l'oxide produit le métal nommé chrome. — Propriétés de ce nouveau métal, 200, 203. Signification de son nom, 202. L'oxide de ce métal a été trouvé dans l'émeraude, et dans la gangue du plomb rouge, par le citoyen Vauquelin. Est un métal particulier, 203.
- prussique; principes dont il est composé, I, 36 et suiv. Peut contenir l'oxide de fer dans deux états différens, 31. Moyen de le séparer de l'oxide de fer, 33, 34. Préparé à la manière de Schéele enlève l'oxigène à l'acide muriatique oxigéné, 35. Sa singulière transmutation, 35, 36. Proportion de ses principes, non connue, 38. Peut être formé en distillant le sérum du sang de bœuf avec l'acide trique foible, VI, 180, 181. On en obtient du calcul vésical par la simple distillation à feu nu et par l'action de l'acide nitrique, XVI, 116. Contient plus d'oxigène que l'acide lithique, 117. N'est jamais formé que par les plantes qui contiennent de l'azote, XVIII, 71. Se combine avec la magnésie et la dissout; laisse l'alumine intact, XXVIII, 194.
- pyrolignique provenant de la distillation du bois

de hêtre digéré sur la litarge, décompose le sel marin, XIX, 109.

- saccarin. Procédé pour l'obtenir. Voy. sucre.
- sacholactique. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11.
- sébacique. sa formation. Voy. beurre.
- Subérique. On l'obtient sous forme solide par la distillation du liège avec l'acide nitrique, XXIII, 45. Ses propriétés chimiques, chauffé dans un matras se volatilise. Au chalumeau se liquéfie et disparaît entièrement 46. Est liquéfié par le gaz oxygène. Est peu dissoluble dans l'eau, les acides ont peu d'action sur cet acide, 47. Donne avec l'alcool une liqueur éthérée, avec l'acétate et le nitrate de plomb qu'il décompose, forme un subérate, sels qu'il décompose, 48. Couleur qu'il donne à l'infusion de noix de galle, d'indigo, 49. Forme des subérates avec les substances terreuses alcalines, avec plusieurs métaux, 52, 57. S'unit à plusieurs oxides métalliques, 52. Attractions électives de cet acide, 57. Différences qui existent entre cet acide et les acides citrique, gallique, malique, benzoïque, tartareux, oxalique, 59, 60. N'est pas contenu ou formé dans le liège, 61.
- succinique, volatil, concret que l'on retire du succin, XXIX, 161. Le sel de cet acide traité avec l'acide nitrique se resout, suivant M. Wertrumb, en acide oxalique, 162. Circonstances qui contribuent à rendre les expériences sur cet acide et les résultats incertains, 163. Procédé pour le purifier, 164. Sa décomposition tentée par le citoyen Guiton;

résultat, 166 et suiv. Dans quelle classe il doit être rangé. Paroit avoir une origine végétale, 169.

— sulfureux. Exposé à une haute température, se change en acide sulfurique, II, 54. Moyen d'en former abondamment, 55. Pesanteur spécifique de celui obtenu par ce moyen, 56. En dissolvant la terre calcaire, la baryte, l'alumine forme avec ces terres des sulfites, 57. Avec le fer qu'il décompose en partie, le sulfite de fer, 58, 59. Dissout le zinc, l'étain, 59. Devient acide sulfurique par son mélange avec l'acide muriatique oxigéné auquel il enlève l'oxigène; ainsi qu'à l'oxide de manganèse, 60, XI, 78. Son action sur les couleurs, 63. Est décomposé par le muriate d'étain, XII, 231. Formé par la décomposition du gaz acide sulfureux au moyen du mercure, dissout le fer sans produire de gaz. N'agit point sur le carbure, XXII, 9. Staff est le premier qui l'a distingué de l'acide sulfurique. Comment il concevoit la formation de ce dernier, XXIV, 229. Peut être préparé ou par la combustion du soufre, ou en ôtant à l'acide sulfurique une portion d'oxigène, 231. N'est jamais fourni pur par la synthèse, 232. Substances qui peuvent opérer la conversion de l'acide sulfurique en acide sulfureux, 232. Sa préparation, 233. Existe constamment à l'état de fluide élastique invisible; sa pesanteur spécifique, sa saveur, 234. Exposé à une haute température, selon plusieurs chimistes, devient acide sulfurique. Cette expérience a été répétée sans succès par les cit. Fourcroy et Vauquelin, 235. Ne peut être converti en totalité par le gaz oxigène en acide sulfurique, 236. Se combine rapidement avec l'eau refroidie par

la glace, 237. Chasse l'acide carbonique de l'eau, 239. Se combine avec l'acide sulfurique concentré refroidi par un mélange de glace et de sel; phénomène que présente cette expérience, 239, 240. Décompose l'acide nitrique sans que ce dernier contracte l'odeur d'acide sulfurique, 241. N'est point altéré par le phosphore, 241. S'unit facilement aux terres et aux alkalis avec lesquels il forme des sulfites, 246.

— sulfurique distillé sur le sucre forme beaucoup plus d'acide sulfureux qu'avec différentes substances végétales et animales, II, 55. Est le mélange de l'eau et de la vapeur produite par la combustion du nitre et du soufre, III, 48. Description d'une chambre de combustion en maçonnerie, substituée à la chambre de plomb, 49 et suiv. Mêlé avec du sulfate de soude donne un moyen économique de produire du froid; voyez froid artificiel. Son action sur le carbonate de baryte, voyez carbonate de baryte. Décompose le muriate oxigéné de potasse, voyez muriate oxigéné de potasse. L'acide sulfurique anglais et tout celui obtenu directement dans des chambres de plomb, contient du sulfate de ce métal. Meyer a retiré 3 grains de plomb de 22 onces d'acide. Le simple mélange de l'acide avec un poids égal d'eau distillée précipite une poudre blanche dont on extrait le métal, VI, 30. Comment sont composées 100 parties d'acide sulfurique à 1,84, selon le citoyen Morveau, VII, 45. Degré de concentration auquel il se gèle par le plus petit froid, 256. Affinité de cet acide pour la baryte, la potasse, la soude, la chaux, l'ammoniaque, la magnésic, l'alu-



mine, XIII, 5. Phénomène observé par Schéele qui paroît contredire les rapport d'affinités, 7. Dans quel cas il se fait une double décomposition du mélange de cet acide avec d'autres substances, 8, 9. Son affinité pour le zinc, 28. Table des quantités d'acide sulfurique étalon à 2000, contenues dans l'acide sulfurique d'une pesanteur spécifique inférieure, XIV, 162. A quoi on doit attribuer l'augmentation de densité qu'on trouve au-delà de ce qu'indique le calcul, dans les mélanges de cet acide avec l'eau, 157. Quantité de marbre que dissolvent 100 parties de cet acide concentré, selon MM. Cavendish et Kirwan, 246. Substances végétales qu'il décompose et rend libres de toutes couleurs, XV, 101. Substances que contient l'acide sulfurique du commerce. Moyen de le purifier et de le rendre propre à faire l'acide marin convenable au blanchiment des soies, XVII, 201 et suiv. Décompose le muriate de soude, XIX, 61. Avec le muriate de plomb forme du sulfate de plomb, 100. La facilité avec laquelle il se fige après avoir été versé sur l'oxide de manganèse, est attribuée par M. Fuchs à l'état dans lequel il se trouve après que l'hydrogène lui a été enlevé par cet oxide, XIX, 360. Employé dans le tannage des cuirs sert à faire gonfler les peaux XX, 32, 33, 47. Recommandé par M. Nystrom pour enlever aux eaux-de-vie de grains leur goût empyreumatique, 384. Manière dont il agit sur la matière noire de l'orme, XXI, 44, 45. Affaibli avec de l'eau, mêlé à l'acide nitrique et la neige, refroidi à 20° produit un froid de 40°, XXIII, 145. Forme un sel triple avec l'ammoniaque et l'acide mo-

lybdiqne, voy. acide molybdique. Enflamme l'alcool phosphoré, voyez phosphore. Est le meilleur réactif pour séparer la chaux de la magnésie, XXVIII, 196. Une partie de cet acide mêlée à trois parties de neige à 7 degrés au-dessous de zéro donne 26 degrés—0 de refroidissement, XXIX, 281. Tentatives infructueuses du cit. Van Mons pour l'oxygéner, XXX, 207.

— sulfurique du commerce. Moyen de s'assurer de la présence de l'acide nitrique dans cet acide, XII, 68. Procédé pour le purifier, XXX, 77.

— sulfurique concentré mêlé au muriate sur-oxygéné de potasse; effet qu'il produit sur les corps combustibles, XXI, 236. Action qu'il exerce sur les matières végétales sèches, XXIII, 187. Manière dont le cit. Berthollet détermine la cause de la séparation du carbone de ces matières par cet acide, 188, 189. Cause de cette séparation selon les cit. Fourcroy et Vauquelin, 189, 190, 191. L'acide détermine le changement d'équilibre entre les principes de la substance végétale en raison de son affinité disposante pour l'eau, 192, 193. Formule simple pour exprimer le résultat chimique, 195. Conditions nécessaires pour qu'il ait lieu, 195, 196. Dans quel cas l'action est nulle entre une matière végétale et l'acide sulfurique, 196. Dans quel rapport son affinité pour l'eau décroît, 197. Cas où l'action de cet acide sur les matières végétales se complique, 197, 198. Où il se forme de l'acide sulfureux, 198, 199. Action de l'acide sulfurique concentré sur les substances animales; formation qui accompagne celle de l'eau dans cette circonstance;

199. Moyen de parer à son énergie désorganisatrice lorsqu'on en a dans l'estomach, 200. Son action sur l'alcool dans la formation de l'éther, 204, 208, 212, 213, 214. Ne souffre aucune décomposition dans la formation de l'éther à froid, 209, 213. Y détermine la formation de l'eau, action inverse de celle qu'il exerce sur le soufre et les métaux, 209. Est décomposé dans l'opération à l'aide de la chaleur, et paroît sous l'état d'acide sulfureux lorsqu'à la formation de l'éther succède celle de l'huile douce de vin, d'eau, d'acide acéteux, 205, 206, 213, 214.

— sulfurique oxigéné. Procédé de M. Giobert pour l'obtenir, XI, 180 et suiv. Moyen de le rendre plus propre aux arts, 181. Sa couleur tant qu'il conserve son excès d'oxigène, 182. L'oxigène lui est enlevé par l'acide muriatique ; est décomposé par les rayons solaires, 183. Couleurs végétales qu'il détruit, 185 et suiv. Mêlé avec la teinture sulfurique d'indigo en détruit ou rehausse la couleur, selon la proportion du mélange, 187. Surchargé d'oxigène, inconvénient de s'en servir pour le blanchiment des toiles, quoiqu'il les blanchisse aussi promptement que l'acide muriatique, 189. Peut être employé pour celles destinées à la teinture, 190. N'est plus susceptible de recevoir une nouvelle partie d'oxigène lorsqu'il lui a été enlevé, soit par les toiles, soit par les estampes qu'il blanchit, 192. Son action sur quelques substances métalliques, 193.

— stannique. Procédé de M. Herenbstadt pour l'obtenir. Se dissout dans trois parties d'eau distillée. Par la calcination il s'en volatilise une partie qui est

- acide; le résidu qui a perdu sa saveur la reprend ainsi que sa dissolubilité, par l'exposition à l'air atmosphérique, VI, 47, 48.
- tartareux peut se convertir en acide oxalique, IV, 293. Est le plus généralement répandu dans les plantes, 293. Passé à l'état d'acidule tartareux par l'addition de la potasse, ne décompose point les sels calcaires minéraux, V, 94. Décompose une partie des sulfates, nitrate et muriate de potasse, et forme du tartrite acidule de potasse, 105. Procédé de Kuuse Muller pour l'obtenir très-facilement, très-pur, VI, 38, 39. Sa décoloration parfaite au moyen de la poussière de charbon, par M. Vogler, XII, 222, XIV, 328. Comparé à l'acide subérique, XXIII, 60. Nouvelle méthode de le préparer, par M. Zobel, XXVI, 300. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. Le précipité qu'il forme par son union avec l'oxide d'étain ne décolore pas l'infusion de cochenille, XXX, 21.
  - tungstique. Procédé de M. Tihauski pour l'obtenir, IX, 275. Traité avec le muriate d'étain se laisse enlever l'oxigène et passe à l'état de régule, XII, 232.
  - de Purine, n'a, suivant M. Gaertner, que quelques propriétés qui le rapprochent de l'acide phosphorique; action des acides nitrique, muriatique et sulfurique sur cet acide, XXIV, 171.
  - urique; nom donné par le citoyen Fourcroy à l'acide qui se trouve dans les calculs urinaires, XXX, 58. Voyez acide lithique.
  - végétal empirumatique; ses parties constituantes, IV, 293.
  - vitriolique, avec le nitre, est un excellent dis-

- solvant pour l'argent, sans toucher au cuivre, VII, 247.
- zoonique, regardé par le citoyen Berthollet comme un produit de la distillation de toutes les substances animales. Il a reconnu cet acide dans le liquide obtenu du gluten, de la farine, de la levure de bière, des os et des chiffons, XXVI, 86. En séparant cet acide au moyen de la chaux, on obtient du zoonate de chaux. Procédé pour obtenir de l'acide zoonique pur, 87. Contient du carbone; son odeur, ses propriétés, 88. M. Trommsdorff pense qu'il est identique avec l'acide sébacique, XXIX, 223.
  - métalliques; tentatives infructueuses pour convertir le plomb en acide pour obtenir un acide mercuriel, XXVI, 93.
  - minéraux; proportion d'acide qu'ils contiennent, XIV, 154 à 211.
  - végétaux, ont pour base l'hydrogène et le carbone, II, 235. — Plusieurs se convertissent en acide acéteux, IV, 164. Résultats des tentatives infructueuses de M. Lowitz pour les désoxigèner, XXX, 5.
  - du règne animal. Les quatre bases acidifiables qui entrent dans la combinaison de la plupart, sont, l'hydrogène, le carbone, le phosphore et l'azote, II, 235.
- ACIER.** Opinion des anciens physiciens et des modernes, sur sa composition, VII, 28 et suiv. En quoi il diffère du fer ductile et de la fonte, 29, 30. On en distingue trois espèces, XIX, 17. Procédé suivi en Carinthie pour obtenir l'acier natu-

rel de la fonte, 22. Disposition du foyer, 20. Moyen d'avoir un acier supérieur, 27. Moyen pour enlever l'excès de charbon qu'il contient, 27. Usage de cet acier, 41. Moyen de connoître à l'épreuve le fer d'avec l'acier, 44. Diffère du fer pur par la quantité de carbone qu'il contient, XXII, 4. N'est pas toujours pur, 5. Substance qu'il donne par sa dissolution dans l'acide sulfurique, 7, 8. Par l'acide sulfureux, 9, 10. Carbone qu'il perd par sa dissolution dans l'acide sulfurique, 8, 10. Donne plus de carbure de fer par l'acide sulfureux, 10. N'offre aucune trace de manganèse, pas même d'après les procédés de Bergman, 11 et suiv., 23 et suiv. Donne du gaz hydrogène par sa dissolution dans l'acide sulfurique étendu d'eau, 13. L'odeur de ce gaz est attribuée au phosphore contenu dans l'acier, qu'il tient en dissolution, 14. Moyens proposés par Bergman pour découvrir la présence du phosphore dans le fer et l'acier tentés infructueusement, 16, 17. Obtenu par un autre procédé 17. Méthode pour unir au fer l'acier qu'on tire du fer par la fusion, XXIII, 146. Matière employée par les faiseurs de limes pour couvrir l'acier avant de le soumettre à la recuisson, XXVII, 187. L'urine, suivant l'auteur, doit être préférée à l'eau pour la trempe. Expérience qui détruit l'opinion qu'a l'auteur sur l'action de l'urine dans cette opération 187. Objet du recuit, 188. Degré de chaleur nécessaire au recuit des canifs, 189. L'acier est ramené à l'état de fer en le traitant avec l'oxide de fer, soit à la forge, soit à la cémentation, XXVIII, 27. Inconvénient de le tenir

- trop longtemps en fusion , 28. Moyen proposé par le citoyen Levavasseur pour remédier à la trop grande dureté des aciers , XXIX , 158.
- de cémentation ; manière de le préparer , XIX , 31 et suiv. Usage de cet acier , 40 et suiv.
  - fondu , est produit par la fonte de l'acier naturel et de l'acier de cémentation , XIX , 36. Manière dont cette opération se pratique à Schiffid , 37 et suiv. Est le plus parfait des aciers et celui qui prend le plus beau poli , 39. L'invention de cette espèce d'acier fabriquée seulement par les Anglais , ne remonte pas au-delà de 1750. — XXVIII , 21. Essais du citoyen Clouet pour convertir le fer en acier. Autres tentatives , 22. L'acier obtenu par le citoyen Clouet de six hectogrammes de rognures de cloux et quatre de mélange à parties égales de carbonate de chaux et d'argile cuite ; soutient la comparaison de l'acier fondu , anglais , 28 et suiv. 33 , 34. Observation à ce sujet , 36. Qualité des rasoirs fabriqués avec cet acier , 35.
- ACTES de la société d'histoire naturelle de Paris , XV , 223.
- ADHÉRENCE. Définition de ce mot par le citoyen Morveau , VII , 31.
- ADHÉSION. Définition de ce mot par le citoyen Morveau , VII , 31. Comment son effet est regardé par quelques physiciens , 32. Expériences sur l'adhésion du verre à plusieurs liquides , 33 et suiv. De la pierre calcaire à l'eau et à quelques acides , 34.
- ADIPRO-CIREUSE. Matière huileuse concrète , séparée du gras , VIII , 68. M. Smith a trouvé cette matière à Oxford , dans un caveau où l'on jette des

cadavres, XXIII, 136. Moyen qu'il a employé pour transformer de la chair de bœuf en cette matière; l'acide nitrique opère cette conversion, 137. Tirée des corps humains par l'acide nitrique, se cristallise, celle des quadrupèdes ne cristallise pas. Procédé proposé par M. Smith pour la purifier, 137. Question sur cette matière, 138.

ADULARIA pini; son analyse, XII, 57.

— du mont Saint Gothard, coule au chalumeau par le courant du gaz oxigène, IX, 100. A beaucoup de rapport avec le feldspath. Son analyse, XI, 214 et suiv. Analyse de plusieurs espèces, 216, 217.

AFFINAGE; l'affinage par le feu étoit connu sous le consulat de L. Lentulus et de P. Vilius, VII, 38. Affinage et oxidation du métal des cloches par la chaleur et l'air, IX, 313, 320.

AFFINITÉS. On en reconnoit cinq espèces, VII, 40 et suiv. C'est par le moyen des affinités que les molécules colorantes se fixent sur les étoffes, IX, 141, 142, 144.

— disposantes, XXIII, 193, 194.

AGARIC poivré donne, par la distillation une grande quantité d'ammoniaque, XXII, 220.

AGRICULTURE. Quantité de perches carrées contenues dans un arpent mesure de Blois, XV, 298. A quoi tient la médiocre quantité de bled que produit cette mesure, année commune. Moyen d'y remédier, 299, 301. Produit pour le propriétaire, pour le cultivateur, 313.

AIGUE-MARINE. Indication de plusieurs espèces de cette pierre dans les montagnes de Sibérie, VI, 20. Son analyse, X, 218.



**AIGUILLE aimantée.** Observations faites au Caire sur sa déclinaison , par les citoyens Monge et Beauchamp , XXIX , 158.

**AIR.** L'air qui sort des poumons des animaux est moins vicié en hyver qu'en été , III , 275. Expériences de M. Ingenhouz pour connoître la quantité de l'air contenu dans l'eau , 275. Espèces de gaz dont en général est composé l'air des chambres des malades. Inconvénient qui résulte de l'exposition des vases remplis d'eau de chaux dans ces chambres. Moyen d'en purifier l'air infect , XXIX , 101 , 102.

— atmosphérique. L'accroissement de son volume par la chaleur , est d'autant plus dilatable par des quantités de chaleurs égales , qu'il est déjà plus dilaté , voy. fluides aériformes. Est composé de deux fluides élastiques , II , 231. Essais journaliers faits sur deux sortes d'eau avec l'eudiomètre de M. Fontana , d'un mélange d'une mesure d'air atmosphérique et une de gaz nitreux ; résultats de l'absorption , III , 273. Cause des différences dans les résultats , 274. En absorbant de l'eau conserve sa transparence , V , 3. Sa saturation par l'eau , diminue sa faculté dissolvante , 3. Le point de saturation dépend de la température , 4. Dans quel cas il abandonne l'eau qu'il tient en dissolution , 4 et suiv. Dissout d'autant plus d'eau qu'il est plus comprimé , 10 et suiv. — Devient plus dissoluble dans l'eau lorsqu'il est plus comprimé , 21. Dans quel cas il augmente de volume , 56. Plus il tient d'eau en dissolution , plus sa pesanteur spécifique diminue , 37 , 41. Cède une partie de son calorique à l'eau qu'il dissout , 41. Ce qu'il contient d'air

vital, d'azote, 260. Ce qu'il en faut pour entretenir la respiration d'un homme pendant une heure, VII, 72. Son affinité pour l'eau, 58 et suiv. Son analyse, 58. Ses propriétés chimiques, 58. Ses affinités, 60. Noms des physiciens qui ont le plus contribué à étendre les connoissances relatives à l'air atmosphérique, 61, 62. Est changé suivant M. Priestley en acide nitreux par l'étincelle électrique, 139. Pénètre dans le canal intestinal avec les alimens. Changement qu'il éprouve dans le canal alimentaire dans la respiration, dans le contact avec la peau, XI, 164. Privé de gaz oxygène au moyen de l'amalgame de plomb, suivant M. Goetting, brûle le phosphore, XXIII, 77. Observations de Léonard de Vinci sur ce fluide, XXIV, 153. Expériences et observations de M. Priestley sur ce fluide; réponse du citoyen Adet à ces observations, XXVI, 307. Sa pureté moyenne à Vienne, XXVIII, 129. Propriété de l'air atmosphérique artificiel fait par M. Humboldt, 162, 179. Quantité de gaz nitreux nécessaire pour le changer en azote, 170. Dans les climats tempérés du continent, suivant M. Humboldt n'est pas constamment entre 0.27 ou 0.28 d'oxygène, 173, 174. Produit des rhumes par le passage rapide de l'atmosphère de l'état humide et tempéré au froid sec, action analogue à celle qu'exerce le gaz acide muriatique oxygéné, voy. gaz acide muriatique oxygéné. Opinion de Magow sur son usage dans la combustion et la respiration. Sur sa diminution et son absorption par ces deux phénomènes, XXIX, 44, 57 et suiv. Sur les rapports qui existent entre ce fluide

et

et le nitre , 44. La partie de l'air que cet auteur nomme vital , est selon lui , absorbée par le sang , 45. Sert à l'inflammation et à la respiration , 48 , 49. Expériences au moyen desquelles il s'est assuré que l'air privé de ce qu'il nomme sa partie nitro-aérienne , perd son élasticité et n'est plus propre à entretenir la combustion et la respiration , 50 et suiv. , 54 et suiv. Erreur commise par cet auteur en voulant déterminer ce qui arrive à l'air dans les deux phénomènes de la combustion et de la respiration , 60 et suiv. Privé de certaines parties élastiques , l'air est plus contracté , plus resserré. Expérience de Mayow , pour connoître la manière dont s'opère , dans la respiration , la séparation des particules nitro-aériennes de l'air , 71 et suiv. Essais pour en produire au moyen de l'esprit de nitre et du fer , 75. Procédé relatif à l'examen de l'élasticité de l'air usé par la combustion et la respiration , 82 , 83 et suiv. Expérience pour s'assurer si la vapeur produite par l'esprit de nitre et le fer est propre à entretenir la vie , 86 et suiv. Est décomposé par les terres simples , végétales et argileuses. Le roc argileux des mines de sel gemme , 128 , 130 , 134 , 138. Résultat des expériences de M. Humboldt , sur le fluide mis en contact avec l'argile et autres substances , 130 , 131 , 132.

— commun. Moyen d'y reconnoître les plus petites quantités d'acide carbonique , III , 68. Enlève l'acide carbonique à l'eau , 92. Favorise la réduction de l'oxide de molybdène , IV , 16. Son action sur les étoffes teintes à l'indigo , V , 83. Sur la teinture

ment dépouillés de cet acide. Ne doivent jamais être pris comme médicamens que lorsqu'ils sont également saturés, XV, 36. Moyen simple pour faire cette saturation, 24, 36. Moyen de séparer la terre quartzeuse des alkalis, 35. Leur action sur les sulfites alkalis et terreux, XXIV, 252, 259. Lotions alkalines proposées contre le rachitis, XXIX, 191. Les alkalis précipitent le mercure de sa dissolution nitreuse, XXX, 211.

— phlogistiqu. Dissertation sur l'alkali flogistique, X, 151.

— caustiques. Ces sels dissous dans l'eau, versés sur des acides de mercure rouges, orangés et jaunes, les font repasser au noir, X, 311. Deux livres trois onces six gros d'alkali caustique, à 12 degrés de concentration, et à la chaleur de l'ébullition dissolvent 10 onces 4 gros de laine, et forment une livre 4 onces de savon, XXI, 30. Leur utilité dans les analyses et pour rompre l'union des fossiles, XXII, 26, 27. Moyen de les obtenir, 26, 27. A quelle température on obtient la cristallisation de la potasse, de la soude. Moyen d'obtenir de l'alkali de la plus grande pureté, 28, 141 et suiv. Précautions à prendre dans cette opération, 30. Leur action sur l'alcool en interdit l'usage pour les dissoudre, 31. Les cristaux de la potasse varient selon la température où on les a obtenus, 32. Ces cristaux donnent par la fusion une pierre à cautère très-caustique, 35. On obtient également des cristaux de potasse caustique, 34. Procédé du cit. Bouillon-Lagrange pour obtenir l'alkali caustique et la potasse fondue, 137 et suiv.

— fixes, décomposent le molybdate de plomb, voy. molybdate de plomb. Observations sur leur décomposition, qui confirment les expériences de M. van Mons, XXIV, 168.

— fixes caustiques, dissolvent l'oxide de plomb, I, 52.

— purs, employés dans le feutrage des étoffes de laine, les dissout, XXI, 28.

ALCARAZAS d'Espagne. Voyez truches rafraichissantes.

ALCEA purp. Linn. La teinture de ses fleurs est un excellent réactif pour les acides et les alkalis, VI, 48.

ALCOOL, II, 258. Dissout le sulfate de soude sans production de froid ni de chaleur. Voy. sulfate de soude. Son action sur la garance, IV, 148. Procédé pour l'extraire du vinaigre, X, 217. Son action sur la matière noire de l'orme, XXI, 44, 45. Est composé, suivant M. Goettling, de base de la lumière, d'hydrogène, d'une petite portion de carbone et d'acide végétal incomplet, XXIII, 81. Combiné avec l'acide sulfurique concentré, produit de l'éther, de l'eau, de l'huile douce de vin, de l'acide acéteux, du gaz acide carbonique, 204, 205, 206. La nature de ces produits varie suivant les degrés de chaleur, 211, 213. Peut être complètement changé en éther et acide végétal par cet acide, 208. A quel degré de température il entre en ébullition, 210. Se convertit en eau, en acide carbonique et carbone, en passant à travers un tuyau de porcelaine rougi au feu, 211. En quoi il diffère de l'éther, 215. Dissout le phosphore avec divers phénomènes. Voy. phosphore. Son action sur les sulfites alkalis

- et terreux, **XXIV**, 271. Ne se solidifie point à la même température que l'éther, **XXIX**, 286. S'enflamme par le moyen des acides nitrique et sulfurique, 327. Entre dans la composition du sirop de Belet, **XXX**, 170. N'est point, suivant M. Fabroni, le produit de la fermentation vineuse; méthode par laquelle il s'en est assuré, 222. Sa formation, selon cet auteur, est déterminée par la chaleur dans l'opération de la distillation, 223. Est décomposé par l'action de la chaleur et des métaux, 322 et suiv. Cause de la différence dans la quantité de carbone obtenue par sa décomposition, de celle qu'il doit contenir, suivant Lavoisier, 329.
- muriatique. Moyen de l'obtenir de l'alcool et du muriate de fer, **XII**, 170.
  - phosphoré. Voyez phosphore.
- ALCOOLOMÈTRE.** Observations sur cet instrument, **XXI**, 110.
- ALLIAGE.** Gmelin combine le plomb avec le zinc en diverses proportions, et conclut que le zinc s'allie au plomb et lui donne plus d'éclat et de ductilité que l'antimoine, **IX**, 95, 97.
- artificiel de cuivre et d'étain, 307. Expériences propres à déterminer dans quelle proportion il convient d'allier le métal des cloches au cuivre pour qu'il devienne ductile, 334, 336. 80 parties de cuivre et 20 de métal de cloche forment un alliage ductile au laminoir, susceptible d'être frappé en monnaie, 336. Moyen de déterminer la pesanteur spécifique mathématique d'un alliage à parties égales de plomb et d'étain, **XXVII**, 101, 102 et suiv.
- ALOES succotrin.** Découverte d'une couleur pourpre-

violet dans les feuilles de cette plante, par M. Fabroni et le citoyen Guiton, XXV, 299, 301. Action des acides, des alkalis, du gaz oxigène et de l'air sur le suc de ces feuilles, 301, 302. Ses propriétés, 301, 302.

**ALUMINE.** A la propriété d'attirer les parties colorantes des substances propres à la teinture. Voyez oxide de fer. Sa dissolution par la potasse ou la soude peut être employée dans la teinture des étoffes qui proviennent du règne végétal, VII, 240. Opinion de Lavoisier sur la nature de cette terre, X, 257 et suiv. Seule, est infusible au feu le plus fort. Ne devient fusible que par son mélange avec quelques terres dans une certaine proportion, XV, 5. Sans mélange se pétrit facilement, 6. On distingue sept états dans sa combinaison avec l'acide sulfurique uni en même temps à d'autres bases, XXII, 277 et suiv. S'unit difficilement à l'acide camphorique, XXVII, 34. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. En quoi elle diffère du zinc, 190. Précipitée de ses dissolvans par les alkalis fixes caustiques, est redissoute par eux en totalité. En contact avec la magnésie, action qu'exercent la potasse et la soude sur cette terre, 191. Forme avec l'acide malique un sel presque insoluble, 192. Paroît jouir du privilège exclusif d'attérer, de former et de favoriser des combinaisons avec plusieurs autres substances de son genre, 202. Favorise et facilite l'union et la dissolution de la silice dans l'acide muriatique, 204. Moyen de la dégager promptement de toute autre substance, 199. Décompose l'air atmosphérique,

**XXIX**, 137. Sèche, n'attaque point ce fluide. Légèrement humectée met à nu l'azote, 138. Ses propriétés distinctives, **XXX**, 81. Se trouve quelquefois pure et isolée dans la nature. Réunie avec la silice dans les topazes, 85. Entre avec la silice et la chaux dans la composition du grenat. Avec ces deux dernières et la glucine dans l'émeraude et le beril, 85.

**ALUN**. Combinaison directe de ses principes, **III**, 46. Est un sulfate d'alumine, 47. Fait en grand dans la chambre à brûler le soufre, 52. Ne peut être porté à l'état de cristal par l'addition d'argile, comme l'a cru Bergman, 53. L'alkali est nécessaire pour saturer l'excès d'acide, 53. Circonstances qui font varier la forme de ses cristaux, **XIV**, 149. Procédés de **MM** Kirwan et Wenzel pour le décomposer, 255, 268 et suiv. Proportions des élémens de 100 parties d'alun cristallisé, 257 et suiv. Influence et action de la potasse et de l'ammoniac dans sa fabrication, **XXII**, 261 et suiv. 274. Son analyse, 266. Résultat, 267. Moyen de connoître si on a employé la potasse ou l'ammoniac dans sa formation, 267, 268. Sa précipitation, 269. Ce qui empêche sa cristallisation, 271 et suiv. L'alumine ne peut la favoriser, 273. Nom et description des quatre espèces connues dans le commerce, 280. Comme elles se comportent au feu, 282. Leur dissolution dans l'eau, 283, 284. Leurs précipités, 285, 286. Résultat de l'évaporation des résidus, 287, 288. Sel obtenu par la sublimation de ces résidus, 287, 288. Essais pour le former; résultat, 289, 290. Cristaux d'alun; moyen d'en obtenir promptement, 293. Son usage



dans les arts, 295. Le principe colorant de l'alun du Levant attribué à l'oxide de fer, 284. Sulfate de potasse substitué à la potasse, par le cit. Chaptal, pour faire cristalliser l'alun de sa fabrique, XXIII, 223. Sa véritable nature découverte par le citoyen Descroisilles, XXV, 107. Moyen indiqué pour juger de ses effets dans la teinture sur coton, XXVI, 255. Situation des couches du schiste alumineux des mines d'alun que l'on exploite à Flone, département de l'Ourthe. Toit des couches. Manière d'extraire le schiste, XXIX, 248, 249. Le schiste doit être exposé à l'action de l'air et de l'eau avant d'être travaillé, 250. Procédé du grillage du minéral, 251 et suiv. Procédés du lessivage du minéral, 255. De l'évaporation des lessives, 257. Durée de l'évaporation, 259. Cinq ou six jours de séjour de la liqueur dans les cuvettes suffisent pour sa cristallisation, 260. Le sel à cet état contient du sulfate de fer, 260 et suiv. Procédé du raffinage de ce sel, 260. Procédé ingénieux pour empêcher l'écoulement de la liqueur qui quelquefois fuit par les jointures des vaisseaux, 261. Caractères auxquels on reconnoît si la cuite a été bien faite. Temps nécessaire à la liqueur du raffinage pour cristalliser, 263. Manière de faire les chaudières de plomb, 264.

**AMALGAMATION.** Méthode employée dans les mines d'or d'Edelfors pour cette opération, XXVII, 190. Opération du grillage de la mine avec le sel, 191, 192, 193.

**AMALGAME** d'argent, mêlé avec celui de platine, s'y unit très-bien, XXVIII, 86.

- de fer. L'union du fer au mercure s'obtient par l'intermède de l'alun. Description de ce procédé exécuté avec succès par M. Voges, VI, 39, 40. XIV, 212, 213.
- de platine. Manière dont M. Richter explique l'effet produit par un mélange de nitro-muriate de platine et de mercure, XXVIII. 206.
- AMBRE** gris trouvé dans l'intestin d'une baleine, IX, 304. Grosseur des morceaux que l'on trouve sur les côtes inférieures de l'île de Gorée; les nègres s'en servent pour calfater leurs pirogues: ils assurent que c'est l'excrément d'un amphibie, XVIII, 271.
- AMER.** Substance nouvelle de couleur jaune, obtenue de la soie, au moyen de l'acide nitrique, par le cit. Welter, XXIX, 304. A été trouvée par le même auteur dans la chair de bœuf, combinée avec une autre nouvelle substance, 304. L'éponge traitée de la même manière que la chair de bœuf, lui a offert cette dernière substance, 305.
- AMIANTE.** Son analyse; proportions de ses parties composantes, XXVIII, 201. Diffère peu de l'asbeste. Ne contient point de spath pesant, ainsi que Bergman l'a annoncé, 201.
- AMIDON.** Son utilité dans la composition du mordant pour la teinture, avec la garance, IV, 116. Son effet dans le bouillon de garance, 144.
- AMMONIAQUE.** Son action sur les oxides métalliques, II, 219 et suiv. XXX, 20. Moyen d'en former par la combinaison de l'hydrogène et de l'azote, 264, 265 et suiv. Selon Keir l'air vital et l'hydrogène entrent dans sa composition, III, 107. Produit du gaz nitreux en passant sur du manganèse à l'état d'oxide.

Voy. gaz nitreux. Ne décompose pas entièrement le sulfate de magnésie, IV, 212. Conditions dans lesquelles elle précipite le sulfate de magnésie à la température de 10°, 225. Ne décompose pas entièrement le nitrate et le muriate de magnésie, 215, 221. Se décompose en partie en précipitant les oxides de mercure, et rapproche ceux-ci de l'état métallique, VI, 293, 294. Forme du gaz nitreux en passant dans un canon de fusil rouge, sur de l'oxide de manganèse, 294, 295. La même expérience avec un tube de porcelaine a donné beaucoup de nitrate d'ammoniac; il se forme dans ces cas de l'acide nitrique, 294, 295. Forme de l'acide nitrique étant traitée avec un oxide de plomb, 294, 295. Produit aussi de l'acide nitrique avec le sulfate de mercure; circonstances et phénomènes de cette opération, 296, 297. En produit plus sensiblement avec l'oxide précipité du sublimé corrosif, 298. Est formée en décomposant l'acide nitrique par des corps très-avides d'oxigène. Se décompose au contraire par des corps très-oxigénés, 298, 299. Se décompose avec différens phénomènes sur divers oxides métalliques, 299. Enlève l'oxigène à l'oxide de mercure; phénomènes qui accompagnent cette action, X, 311, 314. Manière dont elle agit sur le sulfate de mercure neutre qu'elle ne décompose qu'en partie, et avec lequel elle forme le sel triple sulfate ammoniaco-mercuriel, 313. Dans sa décomposition par les oxides métalliques qu'elle décompose, son hydrogène se porte sur l'oxigène des oxides, et forme de l'eau, 314, 315. Effets qu'elle produit sur l'oxide de mercure blanc. Sur le sulfate

de mercure neutre, sec et solide, 314, 315, 316. Son action sur le sulfate acide de mercure. Le sulfate jaune du même métal, 322, 323. Enlève aux cendres bleues le cuivre qu'elles contiennent, XIII, 51. En décomposant les nitrate et muriate de mercure, forme avec ces sels les sels triples, nitrate ammoniac-mercuriel, avec excès d'oxide et d'ammoniac, et muriate ammoniac-mercuriel, XIV, 37, 44, 46, 49. Est formée, suivant le cit. Berthollet, de six parties d'azote et une d'hydrogène, XXII, 97. Mêlée en proportions inégales avec la neige ou la glace pilée, le nitrate et le muriate de soude, produit du froid, voy, froid artificiel. Forme un sel triple avec les acides molybdique et sulfurique, voy. acide molybdique. Forme un précipité de couleur bleue dans les dissolutions du cobalt métallique obtenu pur par le procédé de Lampadius, XXVI, 91. Nouveaux faits annoncés sur sa conversion en acide nitrique, 289. Sa fabrication en Angleterre, 297. Plongée liquide dans un mélange de muriate de chaux et de neige refroidi à 34-0, se cristallise et perd une grande partie de son odeur, XXIX, 281. Paroit se cristalliser au même degré que le mercure, 282. Procédé pour la préparer avant de l'employer pour l'analyse des pierres, XXX, 76. Prend une couleur bleue particulière en dissolvant l'oxide de Nickel, 98.

ANALOGIE de nos alimens avec nos corps. Analogie des substances alimentaires entr'elles, XI, 159.

ANANAS; les îles de Bahama en fournissent une grande quantité, XXV, 32. Contiennent un suc extrêmement gommeux, fort acide, qui rougit la tein-

ture de tournesol , 32. Ce sucre offre à l'examen la présence de l'acide citrique et de l'acide malique , 34 et suiv.

**ANIMALISATION** des matières animales ; comment et où s'opère cette conversion , XIV , 217.

**ANIMAUX** , sont attaqués d'une fièvre inflammatoire en respirant du gaz oxygène , voy. gaz oxygène. A sang chaud. Leur température est en proportion de la capacité de leurs poumons , V , 260. Elle augmente par la respiration , 260. Ce qui a lieu pendant cette opération , 260 , 261. D'où ils tirent les matériaux dont ils sont formés , XIV , 216. Mort de plusieurs animaux domestiques pour avoir avalé du phosphore , XXVII , 87. Suffoqués dans l'air fixe. Le cœur perd sa force irritable et sa contractibilité , XXVIII , 266. Absorbent , en respirant de certaines particules vitales et élastiques de l'air , XXIX , 57 et suiv.

**ANNALS** de chimie de Crall (extrait des) , VIII , 319 , XVIII , 98. Du citoyen Brugnatelli , XXIX , 91.

**ANNONCES** d'ouvrages. Extraits des Annales de Crall , IX , 102 , 215. De divers ouvrages chimiques publiés en Allemagne , XV , 101 à 110. Macqueris , *Chemisches* , Werterbuck , etc. Dictionnaire de Macquer , par M. Léhonardi , XVI. De l'histoire des champignons de la France , par Bulliard , 329. De livres nouveaux , XVII , 221. Ouvrages sur les loix et modifications du calorique , XVIII , 110. Sur la chimie , la minéralogie , etc. , qui ont paru en Allemagne , XVIII , 221 , 322.

— du premier volume des élémens de minéralogie de M. Kirwan , XXIII , 102.

- d'un journal universel de chimie, XXVIII, 108.
- Articles que comprendra ce journal, 109 et suiv.
- Prix de l'abonnement, 112. De l'essai d'un rapprochement entre les théories du phlogistique et de l'oxygène, par M. Léhonardi, XXX, 215.
- ANTIMOINE donne de la dureté au plomb sans lui rien ôter de ses autres propriétés, VIII, 320. Son oxidation, XI, 36. Sa combinaison avec le manganèse, voy. manganèse. Le régule d'antimoine conserve son éclat métallique dans un endroit sec, s'oxygène à l'humidité, XXVI, 85. Sa pesanteur spécifique et son volume spécifique, XXVII, 104. Est compté parmi les médicimens les plus précieux, XXVIII, 230. N'a qu'une action faible ou nulle sur les animaux dans son état métallique, passe à la nature d'irritant, de purgatif, d'émétique; suivant la proportion d'oxygène qu'il contient, 243. Son action sur la partie colorante végétale, XXX, 191.
- APPAREIL destiné à préparer l'acide muriatique oxygéné, II, 309.
- de M. Walt. Sa description, son usage (note), III, 172.
- réfrigérateur. Correction proposée dans la construction de cet appareil, XXIII, 82.
- du citoyen Welther pour saturer la potasse ou la soude. Sa description, XXVII, 53 et suiv.
- imaginé par M. Brugnatelli pour imprégner les liquides d'acide carbonique. Correction essentielle proposée à cet appareil, XXIX, 175, 176.
- Dessin et explication de l'appareil pour appliquer les gaz sur les plaies, XXIX, 305.

- nécessaire à la manipulation des fluides permanens , VII , 49 , 50. Imaginé par Woulfe. Usage de ces appareils , XXI , 316. Description de l'appareil le plus propre à se procurer des gaz en abondance , XXII , 212.
- nouveaux ou perfectionnés de la fondation teylérienne , XXX , 312. Pour la formation de l'acide phosphorique par la combustion du phosphore , 315. Pour prouver que l'acide carbonique est le résultat de la combustion du carbone dans le gaz oxigène , 317. Pour la combustion des huiles , 319. Pour la décomposition de l'alcool par l'action de la chaleur et des métaux , 322. Pour l'oxidation du mercure , 330. Pour la combustion du fer dans le gaz oxigène à la manière de M. Ingenhouze , 331. Pour la vaporisation de l'eau , 333.
- APIRES , III , 227 et suiv.
- APULUM. Prétendu métal extrait de l'alumine , par Tondi Jiawski , IX , 51 , 52.
- ARBUSTES. Espèces qui donnent le plus de cendre et de salin , XIX , 160. Époque de la récolte , 188. Manière de les brûler , 190.
- ARC du méridien. Opération au moyen de laquelle on en détermine la grandeur , XX , 285.
- ARC-EN-CIEL. Conditions essentielles à sa formation , V , 34.
- ARDOISE , contient du carbone. Mise en contact avec l'oxigène de l'atmosphère , exhale de l'acide carbonique , XXIX , 130 , 131.
- ARÉOMÈTRE. Selon une notice de l'encyclopédie méthodique , il fut inventé par Hypathie , fille de Théon , qui vivoit vers la fin du quatrième siècle ,

XXVII, 115. Sa description par Rhemnius, qui vivoit trois siècles avant Hypathie et à qui l'auteur de cet article en attribue l'invention, d'après les ouvrages qui restent de lui, 114 et suiv.

- à échelle, XXI, 107. Leur usage, 108. Observations du cit. Achette, sur les aréomètres, XXIV, 333. Calcul des pesanteurs spécifiques indiquées par celui de Baumé, 335. Leur perfectionnement, par Gattey, XXVI, 291.

ARÉOMÉTRIE ou l'art de mesurer la densité des corps, XXVI, 3. Nom inexact en ce qu'il n'indique que l'art de prendre la densité des liquides. Dénomination proposée par le cit. Hassenfratz pour mesure de la pesanteur. De la densité et de la pesanteur relative des volumes égaux, 7. L'eau distillée est la base de comparaison à laquelle on rapporte le poids des volumes des différens corps, 7, température à laquelle on rapporte toutes les opérations aréométriques, 8. Raison qui a déterminé l'adoption du nombre fictif, 9. Avantage que procure l'usage des nouveaux poids français dans cette opération, 10. Méthodes employées et instrumens dont on se sert pour peser les corps sous les trois états différens où ils se présentent dans la nature, 12, 14, 15, 16. Tableau des poids d'eau distillée à zéro de température, 18. Le pèse-solide sert ainsi que son nom l'indique, à prendre la pesanteur spécifique d'un solide. L'instrument le plus propre pour obtenir ce résultat, est l'aréomètre de Nicolson, 21. Manière de s'en servir. Cet instrument a été corrigé par le cit. Guiton, qui en a présenté un nouveau sous le nom de gravimètre, 22. Description de l'aréomètre de



de Ramsden , 23. Perfectionnement fait aux balances romaines , par le cit. Hassenfratz , appliqué par le même au trébuchet de Ramsden , 25. Avantage qu'a cet instrument sur les aréomètres connus , 24. Nom qui convient le mieux au pèse-liquide. Description de trois espèces , XXVI , 132 , 133. Manières des physiciens pour déterminer les points extrêmes de la tige , 134 , 135. Moyen employé par le cit. Brisson , 136 , 137. Méthode du citoyen Hassenfratz pour en graduer le tube , 139 et suiv. Condition essentielle dans la construction de cet instrument , 144. Nécessité d'avoir deux liquides dont les pesanteurs spécifiques soient connues , 145. Moyen d'obtenir cette densité constante , 145 et suiv. Procédé pour graduer le tube , 147. Avantage qu'on peut retirer du trébuchet de Ramsden , comme aréomètre de transport , 151 et suiv. Principes des physiciens sur la pesanteur des corps , 188. Manière dont ils expliquent la suspension des feuilles d'or et d'argent et de l'aiguille sur l'eau , 189. Expériences du cit. Hassenfratz qui lui prouvent que la pesanteur spécifique des corps est en raison de leur volume , 190 , 201. Cause de cette variation , 194 , 201. Cette variation cesse lorsque la pesanteur spécifique est prise dans une bouteille , 197 , 202. On reconnoît la proportion d'un sel déterminé dissous dans l'eau , avec l'instrument que le citoyen Hassenfratz nomme salinograde , XXVII , 118. Salinograde qu'il emploie pour le nitrate de potasse , 120 et suiv. Résultats de ses expériences , 124. Moyen dont il se sert pour représenter la gradation des pesanteurs spécifiques correspondantes aux pro-

*Tome I.*

- portions des mélanges d'eau distillée et d'eau saturé de sel, 126 et suiv. Adresse de l'artiste chez lequel se fait le salinograde pour le nitrate de potasse, 140. Pesanteur spécifique des sels solubles dans l'eau, voyez sels solubles dans l'eau. Résultats obtenus sur 34 espèces de sels, XXVIII, 282.
- ARGENT** exposé à l'air, altération qu'il éprouve, I, 198. Substance qui se forme à sa surface, 199. Cause de cette formation, 199. Moyen d'émailler sur l'argent, IX, 205, 208. Tiré du cobalt noir de la mine de saphir, au moyen de l'amalgame de Born, XI, 324. Pesanteur spécifique et volume spécifique de l'argent fondu. De l'argent travaillé, XXVII, 104. Procédé pour faire cristalliser ce métal après l'avoir précipité de sa dissolution par le moyen de la soude, en se servant de phosphore fondu dans l'huile de thérébentine, et exposant ensuite le mélange au feu d'un fourneau, XXVIII, 87. Remarques sur cet objet, 88. Cristallisation qui figure des arbres complets, ayant troncs, branches et feuilles, obtenue en précipitant l'or par l'étain, et l'argent par le cuivre, 89. On l'oxide en le triturant dans un mortier avec de la salive, 262.
- d'Allemagne, se comporte comme l'étain avec les réactifs, XXIV, 167.
  - blanc du hartz, composé d'antimoine, de cuivre, de fer, de plomb, d'argent et de soufre, IX, 98, 99.
  - fulminant, détonne par le plus léger contact, XXI, 239.
- ARGILE.** Action du feu sur l'argile pure et sur l'argile mélangés avec la terre calcaire, IX, 115. Qualité

d'une argile propre aux verreries, 117. Essai de l'argile relativement à sa qualité refractaire, 218. Essai relativement à sa tenacité, 119. Combinaison terreuse qui doit sa couleur à la décomposition des substances végétales et métalliques, XIV, 132. Se trouve communément dans les terrains modernes secondaires. Quelquefois dans les terrains primitifs, 133. Les terres argileuses qu'on emploie pour la fabrication des pots, briques, fayances et porcelaines ne doivent point contenir d'oxides métalliques, 136. Lieux où l'on trouve des argiles blanches ou colorées par des substances végétales ou bitumineuses, 137 et suiv. Analyse de trois argiles, par Bergman. Leurs parties constituantes, 140 et suiv. Analyse de plusieurs argiles, par le cit. Hasencratz, 142 et suiv. Les oxides métalliques, en colorant les argiles les rendent très-fusibles et peu propres à la construction des briques à four, XV, 5. Qualités nécessaires aux argiles destinées à cette construction, 6, 7, 20, 21. Celles de Montereau et de Sénovert doivent être préférées, 8, 14, 15. Préparation de l'argile pour la fabrication des pots, 14. Moyen d'empêcher que les pots ne se fendent et n'éprouvent plus de retrait, soit en se séchant, soit en les exposant à la fusion du verre, 16, 17 et suiv. Pourquoi les briques ne doivent contenir que le moins de sable possible, 20. L'argile grise contient du carbone, mise en contact avec l'oxigène de l'atmosphère, exhale de l'acide carbonique. A la faculté d'exciter des contractions galvaniques, XXIX, 130, 131. Absorbe l'oxigène de l'air atmosphérique, 131, 132. Tableau des expériences de M Humboldt,

- sur l'argile des mines de sel gemme avec l'air atmosphérique, 133, 134.
- blanche de la province de Burgos, peut être employée à la faïence ou à terrer le sucre, XXVIII, 311.
- ferrugineuse; on en voit de grandes masses au petit Cap rouge, XVIII, 262.
- ARMES** anciennes formées d'une composition de cuivre et d'étain alliés par la fusion, sans aucun intermède dans la proportion de 10 à 14 pour cent, XXIII, 150.
- AROME** des chimistes français, est l'esprit recteur de Boerhaave, ou le principe de l'odeur des végétaux, XXVI, 232. Comment cet esprit recteur a été considéré par plusieurs chimistes, 233. Il n'existe point, suivant le cit. Fourcroy, de principe particulier qu'on puisse regarder comme esprit recteur ou arôme; et l'odeur est inhérente à tous les autres matériaux immédiats des végétaux, 237, 250. Manière dont ce savant établit l'histoire chimique de l'odeur, 237 et suiv. Ebauche de classification des corps odorans, relative à la nature de la matière même qui porte l'action odorifique sur les nerfs olfactifs, divisée en cinq genres; caractères de chacun de ces genres, 248 à 250. L'opinion de M. Nicholson sur l'arôme, ou principe odorant, s'accorde avec ce qu'en dit le cit. Fourcroy, d'après ses expériences, XXVII, 219.
- ARROCHES.** Plante qui donne des sels alkalis, XVIII, 165, 201.
- ARSÉNIATE** de potasse, donne un mordant pour la teinture avec la garance, IV, 121. Rend les sels

- métalliques et terreux propres à être de bons mordans, 139. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 15.
- ARSENIC.** Son effet dans le bouillon de garance, IV, 147. Sa dissolution agit comme l'eau sur la garance, 148. Ses usages dans la verrerie, et moyen de s'en servir, IX, 237, 238. Selon Klaproth n'entre nullement comme partie constituante dans la mine d'argent rouge, ainsi que quelques auteurs l'ont avancé, XVIII, 82, 83. Avec le muriate sur-oxygéné de potasse, détonne par le choc du marteau, s'enflamme rapidement par le contact de l'acide sulfurique : forme que prend la fumée qui s'élève, XXI, 237. N'a qu'une action foible ou nulle sur les animaux dans son état métallique. Passe à la nature d'irritant, de corrosif, suivant la proportion d'oxygène qu'il contient, XXVIII, 243. La solution d'arsenic est proposée contre la toux convulsive, XXIX, 191.
- phosphoré ; on l'obtient en distillant un mélange de régule d'arsenic et de phosphore. Couleur du résidu, XIII, 140. Procédé par la voie humide. Même résultat. La distillation de l'oxide d'arsenic avec le phosphore donne de l'acide phosphorique, 141.
- ASBESTE.** Son analyse. Proportions de ses parties composantes, XXVIII, 201. Diffère peu de l'amiante, 201. Ne contient point de spath pesant, ainsi que Bergman l'a annoncé, 201.
- ASBESTOÏDE ;** minéral d'un vert tendre, quelquefois jaune ; où on le trouve, XXII, 83. Sa fusion, 84. Fait effervescence avec l'acide muriatique, 85. Sub-

- stances dont il est composé, 89. Ne diffère pas sensiblement des asbestes, 89, 90.
- ASSIMILATION** des alimens : où se passe cette opération, VI, 172. Influence de l'air dans cette opération, 173 et suiv.
- ASTHME** humide, soulagé par l'usage du gaz oxigène, IV, 24. Sec, l'oxigène est dangereux dans cette maladie, 25.
- ASTRINGENS.** Leurs usages et théorie de leurs effets dans les teintures, IX, 147, 148. Observations sur leurs effets, XII, 312.
- ATHENOR**, XXIV, 315.
- ATMOSPHÈRE**, II, 230, 231. Correspondance entre ses différentes constitutions et les variations de la colonne de mercure dans le baromètre. Voyez baromètre.
- ATTRACTION.** Observations sur l'attraction de certains corps, XXII, 107. Entre les corps combinés est en raison inverse de la saturation, XXVIII, 246.
- ANGUSTURA.** Nom d'une écorce nouvellement connue, dont la vertu antiseptique et tonique est, selon M. Brande, supérieure à quelques égards à celle du quinquina, XVII, 216. Le *brucea antidysenterica*, cultivé au Jardin des plantes de Paris, provient de la graine de l'arbrisseau qui donne cette écorce, XVI, 236.
- AUSTRUM.** Prétendu métal extrait de la magnésie, par Tondi et Ruprecht, IX, 51, 52.
- AUTRUCHE.** Mémoire sur son organisation, XXIX, 199.
- AVANTURINE** de Sibérie est, selon M. Hermann, un

schiste micacé. On le trouve en couches de différentes épaisseurs, XIX, 362.

**AVOINE**, donne en brûlant environ 0.031 de son poids de cendre qui est composée de phosphate de chaux et de silice pure, XXIX, 17. Substances obtenues par l'analyse d'une espèce de scorie vitreuse. Résidu de la combustion de deux meules d'avoine, 18.

**AXONGE**; avec la soude du commerce donne un savon très-blanc, très-solide. Voy. savon.

**AZOTE**, II, 239, 240. Substances végétales qui en contiennent, III, 254. Second principe composant de l'ammoniaque, X, 315. Est plus abondant dans les substances animales que dans les substances végétales, XI, 163. Sous l'état gazeux ne se combine avec l'oxygène qu'au moyen de l'étincelle électrique, XX, 311 et suiv. Sa dilatation en dissolvant le phosphore, XXVII, 152. Détermination de son rapport à l'oxygène dans la formation de l'acide nitreux. Pour la déphlogistication de l'arsenic blanc, XXVIII, 78 et suiv. Moyens pour connoître sa présence dans le gaz nitreux, 135 et suiv. M. Humboldt suppose que l'azote atmosphérique dans les couches d'air les plus basses, est constamment mêlé d'un peu d'hydrogène, 145. Nouveau nom que lui donne M. Brugnatelli. Voy. septone.

## B.

**BACQUETTE** de fusil, XIX, 56.

**BAMBOU**. Concrétion trouvée dans une de ses jointures, soupçonnée être du tabashcer, XI, 64.

**BAINS d'Abano.** Analyse de ces bains, XVI, 328.

— de garance, voyez garance.

**BARILLE**, plante cultivée en Espagne, dont l'incinération fournit la soude, XIX, 257. La soude qu'on en retire est de première qualité; elle vient d'Alicante; est connue dans le commerce sous le nom de barille douce, XXVI, 178. Nécessité de la cultiver en France, 179. Est sur-tout employée à la fabrication du verre cristal, du savon blanc, et dans la teinture en coton, 179. Ne peut être remplacée sans inconvénient dans les opérations de la teinture, 179. A été cultivée anciennement avec succès dans le Languedoc aux environs de Frontignan, 182. Qualités de la soude de barille récoltée par les citoyens Chaptal et Pouget, depuis 1782 jusqu'à 1784, 183. Ces expériences prouvent que cette plante peut être cultivée en France, 185 et suiv.

**BARYMÉTRIE.** Mesure de la pesanteur, voyez aréométric.

**BARYSOMÉTRIE.** Mesure de pesanteur relative des volumes égaux. Voy. aréométric.

**BARYTE.** Expériences qui prouvent l'impossibilité de la réduire à l'état métallique, VIII, 18. Soupçonnée par Cronstedt et Bergman être de nature métallique. Ce qui a donné lieu aux soupçons de ce dernier, X, 279. Décompose le muriate de soude, XIX, 110. Moyen de lui enlever la portion de soufre qu'elle contient à l'état de sulfure, 111. Solidité qu'elle prend dans son extraction, XXI, 283. Sa dissolution, 133, 278. Sa fusion, 277. Sa cristallisation. Acides qui la précipitent. Substances



qu'elle décompose, 278, 279. Sa propriété délétère, 278, 279. Substances qu'elle rend dissolubles, 278, 279. Est rangée parmi les alkalis, par M. Trommsdorff, parce qu'elle a quelques caractères communs avec les sels, XXVI, 120. Sa pesanteur spécifique lorsqu'elle est calcinée ou cristallisée humide, XXVIII, 11. Légèrement humectée décompose l'air atmosphérique et met l'azote à nu. Sèche n'attaque point ce fluide, XXIX, 137, 138, 139 et suiv. A plusieurs propriétés analogues à celles des alkalis, 270. A l'état caustique mêlée avec la silice et exposée à l'action du feu, couleur et saveur qu'elle acquiert, 273. A ainsi que la strontiane la faculté de se combiner à la silice et de la rendre soluble dans les acides les plus foibles, 274. Dissout l'alumine plus abondamment que la strontiane, 274, 275. Dans quelles circonstances cette terre forme avec l'alumine une combinaison insoluble dans l'eau ou dissout la nouvelle combinaison, 276, 277. Forme avec l'huile d'olive une combinaison qui a l'odeur d'un véritable savon, 277. En exerçant sur les matières animales les mêmes actions que les alkalis, elle offre un résultat différent, 278. Pourroit servir comme les alkalis à l'analyse des pierres dures, 279. Doit être séparée de la classe des terres pour être réunie aux alkalis, 280. Ses propriétés distinctives, XXX, 83. N'a encore été trouvée dans aucune combinaison terreuse, 85.

— pure cristallisée. Sa combinaison avec l'acide nitrique, XXI, 138.

— de Leadhills, donne une terre qui ne diffère

point de celle contenue dans le carbonate de strontiane, XXI, 142, 143.

**BAROMÈTRE.** Cause de ses variations, V, 28, 29, 36, 38, 39, 40. Son abaissement n'est pas un indice de pluie, 46.

**BASALTE.** Le journal de Crell, de 1789, annonce que l'académie de Berlin a proposé au concours de déterminer si la formation des basaltes est due à l'eau ou au feu, VI, 49. Opinion sur sa nature, son origine, IX, 105. Opinion sur sa formation, X, 111. Contient, selon M. Humboldt le jeune, des grains métalliques, XI, 325. Description des couches calcaires d'une montagne près Hirschel, sur la Worta, qui contient un filon fente de basalte, XIV, 99. Colonnes basaltiques découvertes sur les sommités de la montagne de Kausan près Pascdliz. Substances qu'elles renferment, XVIII, 108. Sous quelles formes on les trouve en Ecosse, XIX, 356. Figure des fragmens d'un basalte qui contient des coquilles pétrifiées, XX, 384. Prisme basaltique qui a la polarité magnétique, XXIV, 160. Opinion de M. Ostmann sur leur formation, XXV, 189.

— du comté d'Amtrim, X, 169. Substances minérales que l'on trouve parmi ces basaltes, 170 et suiv. Basaltes de la carrière de l'Unkèle contiennent des cavités qui renferment de l'eau, 211.

— prismatique. Masse régulière de roc qui se trouve à la baie de Funday, dans la nouvelle Ecosse, soupçonnée être un basalte prismatique, XI, 63. On trouve des prismes de basalte en grande quantité dans les îles qui avoisinent l'île de Gorée, XVIII, 251.

**BAUMES**, tiennent le milieu entre les huiles volatiles et les résines, IV, 206.

**BAÏONNETTE**. Notice sur cette arme, XIX, 49.

**BENJOIN**, se fond dans le suif chaud, XXIV, 117.

**BENZOË**. Propriétés de son écorce, XI, 199.

**BÉRYL**. Est composé, selon M. Beindheim, de silice, d'alumine, de chaux et de fer, XXVI, 156. Conformité que le cit. Haüy a trouvée entre cette pierre et l'émeraude, 156. Son analyse, par le cit. Vauquelin, 157 et suiv. Contient une nouvelle terre, 159. Différences qui existent entre ses parties constituantes et celles de l'émeraude qui contient aussi cette nouvelle terre, et ne diffère du béryl que par la partie colorante, 168. Ses parties constituantes d'après un nouvel examen, 172.

— divisés en deux classes, par M. Hermann. Espèces comprises dans chacune de ces classes. Lieux où l'on trouve l'aigue marine en forme de schorl. Pesanteur spécifique de ces pierres, XIX, 361, 362.

**BETTE-RAVE**. M. Achard a tiré de la racine de cette plante un sucre très-blanc et parfaitement pur. Quantité qu'il a obtenue, XXX, 299, 300. Ce n'est point, suivant le cit. van Mons, de l'espèce nommée *beta vulgaris*, par Linn., mais de la *beta cicla* du même auteur, 301.

**BEURRE**, varie en saveur, couleur et consistance, suivant la nourriture des animaux et les saisons; les fourrages secs produisent du beurre peu coloré; les plantes vertes le rendent d'un beau jaune. Il peut recevoir artificiellement différentes couleurs. La partie aromatique des plantes est soluble dans le beurre. Ces additions font que le beurre se con-

serve en bon état, VI, 185. La rancidité du beurre n'est pas causée par le développement d'un acide contenu dans cette substance, 186. Les différences des beurres tirés de divers animaux sont très-sensibles, soit par rapport à la consistance, soit par rapport à la facilité de se séparer du lait, 194, 195. Beurre du lait de vache; sa couleur devient plus foncée par le contact de l'air, VII, 166. Bien lavé n'est pas aussi agréable au goût que celui qui contient quelque portion de fromage et de mucilage, 170. Introduit dans un tube plongé dans l'eau chaude, changement qu'il éprouve, 170. Chauffé à une chaleur forte dans des vaisseaux fermés, donne de l'huile, de l'eau et l'acide sébacique. Opinion de quelques chimistes modernes sur la formation de cet acide, 171. Forme un savon soluble dans l'eau avec la potasse, 173. Est propre à faire du savon solide, XIX, 297. Nouvelle méthode de le saler en usage en Ecosse, XXII, 316.

BÉVUE d'un traducteur, XXV, 178.

BISOARDS. Leur structure. Odeur qu'ils répandent au feu. Substances qui n'agissent point sur le résidu. Dissolution du résidu dans l'acide nitreux, I, 197. Substances qu'ils donnent, traités par l'acide vitriolique. Ceux de l'*Iguane* diffèrent de ceux de la Vigogne, 198.

BLANC de baleine, n'est point dissoluble dans l'alcool froid, VII, 192. Sa fusibilité comparée à celles de la matière blanche des calculs biliaires et de la cire du gras des cadavres, 192.

— de craie, ou blanc d'Espagne, XXVI, 34. Manière dont on le prépare à Troyes avec le carbonate de

chaux ou pierre calcaire qui se trouve aux environs de cette ville, 35, 36. Manière dont se façonne la craie de Cavereau près d'Orléans, nommée grand blanc et petit blanc, 39. Nature de la pierre que l'on trouve dans les carrières des environs de Meudon avec laquelle on fabrique ce blanc, 41. Son analyse avant d'être fabriquée. Substances qu'elle contient, 43. Sa fabrication, 43. Analyse de la craie fabriquée. Substances qu'elle contient. Qualités requises pour la matière du blanc, 49. Usages du blanc de craie, 50.

— d'œuf, est coagulé par l'oxide de mercure rouge auquel il enlève l'oxigène, XXVIII, 259.

**BLANCHIMENT des soies.** L'extinction des cocons se fait en les mettant au four pour faire mourir les chrysalides qu'ils renferment; cette opération se nomme fournoyage, XVII, 159. Ce que les cocons perdent de leur poids par cette opération, 160. Avantage que procure l'usage de l'alcool pour l'extinction des cocons, 162, 168. Quantité d'alcool nécessaire pour 500 livres de cocons, 163. Vapeurs qu'exhale l'alcool pendant la macération, 164. Vaisseaux les plus propres à l'opération, 166. Observations sur la filature de la soie, 168. Préparation de la soie avant de la soumettre au blanchiment, 170. Description de l'appareil propre au blanchiment, 172. De quel vaisseau on doit se servir 173. Procédé pour blanchir les soies jaunes sans les décruer, au moyen de l'alcool et de l'acide muriatique, 174, 175. Lavage de la soie, 177. Tentative pour blanchir la soie en la laissant séjourner dans un puits. Résultat, 179. Couleur que l'alcool pur sans acide

tire de la soie jaune. Couleur avec l'acide muriatique, 181. Description d'une machine propre à sécher et à lustrer la soie avant d'être décréuée, 184. Manière de s'en servir, 187. Expériences sur les soies de Nankin, pour savoir avec quelles substances elles sont blanchies, 190 et suiv. Moyen de rétablir en alcool propre celui qui a servi au blanchiment, 193, 195. Inconvéniens qui résultent de l'usage de l'acide muriatique du commerce dans le blanchiment des soies, 198 et suiv.

- des toiles et fils; il est utile de terminer le blanchiment par l'acide muriatique oxigéné, en exposant les toiles et fils de lin ou de chanvre sur le pré pendant quelques jours: le coton n'a pas besoin de cette opération, VI, 204, 205. Perfectionnement au blanchiment, par M. Descroisiles; il supprime entièrement le bois pour les récipients et autres voies contenant l'acide. Le coton blanchi par le procédé de Berthollet prend mieux le rouge d'Andrinople et à moins de frais. Les toiles teintes ou imprimées se déteignent entièrement dans la lessive berthollienne, 206, 207. La toile qui a été immergée dans l'acide sulfurique affoibli à la fin du blanchiment, doit être plongée ensuite dans une légère lessive caustique, médiocrement chaude, 207. L'eau très-chargée d'acide muriatique oxigéné doit être agitée dans l'eau que l'on y ajoute, afin de faire un mélange homogène, 208. Il n'y auroit pas de profit à entreprendre le blanchiment des toiles grosses, à moins de savoir extraire la soude qui reste en résidu dans cette opération, 208, 209. Il est nuisible de metre dans les lessives du blanchiment, de

la chaux en excédant de ce qu'il faut pour rendre l'alkali caustique, 216. Le fil non épuisé de parties colorantes, quoique blanc en apparence, redevient jaune peu-à-peu; et sur-tout par la chaleur, 218. Les fils jaunes se blanchissent encore moins facilement que ceux dont la couleur est d'un brun fauve, 234, 235. A lieu à Manchester, VII, 244. Substances alkalines qu'il convient d'employer pour le blanchiment des toiles de lin, XVIII, 217 et suiv. BLANCHISSAGE des toiles à Beauvais et procédés, VII, 264 et suiv. A Valenciennes: procédé differe peu de celui en usage à Beauvais, 270 et suiv. Dans la Basse Picardie, 273 et suiv.

BLANQUETTE. Voy. soude.

BLEU (teinture) obtenu de la racine de *mercurialis perennis*, Linn. Fort belle, inaltérable par le vinaigre, l'alun, la lessive concentrée de potasse, VI, 25.

— de Montagne ou bleu natif, très-bon pour colorer en bleu la cire à cacheter; composition proposée par Schuler pour faire cette cire bleue, VI, 10. Est la mine de cuivre désignée sous le nom de cristaux d'azur, de crysocol. Donne une couleur bien supérieure aux cendres bleues, XIII, 48. Cause de sa couleur, 65.

— de Prusse. Dans quel cas il contient de l'acide phosphorique, X, 40. Sa formation, XI, 31 et suiv. Travaux de Macquer sur cette couleur, voy. prussiate de fer. Dans quel terrain et dans quel état l'on trouve le bleu de Prusse natif, XXI, 147. Changement de couleur qu'il éprouve au feu, est dissous par les acides, 147. Cause de sa couleur, 148.

- d'inde ou de campêche. Manière dont il agit sur le sulfate de fer , XV , 135. Ne contenant pas de sel à base terreuse ne pourroit seul servir à faire de l'encre dont il fonce la couleur , 134 , 135.
  - de fernambourg , exposé à l'air et dans des endroits humides pendant un an ne produit plus , selon M. Vogler que des couleurs ternes , XX , 387.
  - luisant , s'éteint dans le gaz azote et le gaz hydrogène , l'introduction d'un peu d'oxigène dans le vase fait reconnoître la phosphorescence , XXII , 75. Le même phénomène a lieu sur les animaux phosphoriques , 75. Ne cesse point de luire sous l'eau , XXV , 188.
  - phosphoriques , reluisent sous l'eau , sous l'huile et dans le vuide barométrique , XXIV , 218. Etat de ces bois devenus phosphoriques , 223. Suivant M. Corradori , acquièrent par la putréfaction , le pouvoir d'attirer , absorber et retenir mécaniquement la lumière , XXIX , 181.
  - de prunier de damas ; communique à la laine et à la soie une couleur de nanquin , XIX , 371.
  - résineux. Sa dilatation , III , 289.
  - de sapin. Moyen fort simple pour le colorer en beau noir , XI , 157.
- BOL** d'Arménie analysé par M. Wiegleb , contient de la silice , de l'alumine et du fer , XX , 585.
- BOLUS**. Boules faites avec la pelure des fromages de Roquefort , IV , 48.
- BORATE** alcalin de soude. Remarques et opinions de M. Trefftz sur sa nature et ses principes , XXVI , 300. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 15.



- de chaux. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 15.
- de magnésio-calcaire. Le citoyen Haüy a observé que ce sel s'électrise par la chaleur sans le secours du frottement , et prouve que la combinaison des deux électricités y dépend de la figure des cristaux , IX , 59 à 64.
- de mercure. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 15.
- BORAX.** Nuit à la réduction de l'oxide de molybdène , IV , 16. Opinion sur sa formation , X , 204 , 205. Manière dont on prépare en Perse celui du commerce , XVI , 236 , XXVI , 291.
- BORBONSIUM** , prétendu métal retiré de la baryte par Tondy , IX , 51 , 52.
- BOTANIQUE.** Ouvrages nouveaux sur cette science , XXX , 251. Celui du C. Ventenat offre des rapports avec la physique végétale , 252. Époque de la création des méthodes et systèmes en botanique. Parties des plantes qui y servent de bases , 252 , 253. Système de Linnæus , 254. Changemens faits par le citoyen Ventenat à la méthode naturelle de Jussieu , 261 et suiv.
- BOUCHES à feu.** Quantité fabriquée dans un mois , XX , 299.
- BOUCIE** , brûlé plus rapidement dans le gaz muriatique oxigéné que dans l'air atmosphérique , IV , 251.
- BOURDE ou SALICOTE** , voy. soude.
- BRAUN** spath , nommé par M. de Born *chaux magnésite* , XII , 163. Substances qui composent ce fossile. En quoi il diffère du spath calcaire. Sa description , 164 et suiv.

- cul trouvé dans le côlon d'un cheval mort de tranchées; sa description, 69. Manière dont l'eau froide ou chaude agit sur la matière de ce calcul réduite en poudre, 70, 71. Phénomènes que présente la poudre de cette concrétion, traitée par la soude purifiée par l'alcool, 72 et suiv. Par l'action de la chaleur avec le contact de l'air, 75. Par l'acide muriatique, 78. Par l'acide muriatique oxygéné, 79. Par la soude, 81. Action de l'acide muriatique sur la substance que l'on obtient de ce calcul par la distillation à feu nu, 82. Substances que l'on en obtient en le distillant avec le charbon, 85. Conjectures sur la formation de ce calcul, dont les parties composantes sont le phosphate de chaux, le phosphate de magnésie et l'eau, 86.
- musculaire. Il y en a de deux sortes. Parties du corps où se forment ces concrétions, XVI, 88.
  - pancréatique. Concrétion calculeuse dont on ne connoît point la nature, XVI, 89.
  - pinéal. Petites pierres qui se trouvent fréquemment dans la glande pinéale du cerveau humain. Non encore analysé, XVI, 90.
  - pulmonaires. La nature de ces concrétions expectorées par un vieillard est, selon Roesing, la même que celle de la base des os, XVI, 91.
  - rénal est de même nature que celui de la vessie. Est formé par le dépôt et la cristallisation de l'acide lithique, XVI, 93. Contient souvent à sa surface et dans ses cavités des cristaux de phosphate ammoniacal et de phosphate de soude, 94.
  - rénal du cheval. Description du calcul soumis à l'examen, XVI, 95. Réduit en poudre fait effe-

**CALCULS biliaires.** Substances dont sont formées ces concrétions, XVI, 66, voy. pierres biliaires.

— hépatiques. Concrétions dures et solides que l'on trouve souvent dans le foie des animaux à la suite des obstructions, XVI, 67.

— intestinal du cheval. Par l'analyse, M. Giobert a trouvé qu'il est composé d'acide phosphorique, d'acide sulfurique, d'ammoniaque, de magnésie, d'alumine, d'oxide de fer et de silice; opinion de M. Giobert sur la formation des calculs intestinaux qu'il a analysés, XII, 66, 70. Trouvé dans l'intestin rectum, XXIII, 125. Composé de couches sphériques, dont les deux premières contenoient un intestin, et le centre une lame de fer, 124. Dissoluble sans effervescence dans les acides sulfurique, nitrique, muriatique, 124. Acéteux, 125, phosphorique, 128. Est précipité de ces dissolutions par la potasse, 125, 126, 128. La dissolution acéteuse donne, avec l'acétite de plomb, du phosphate de plomb, 127. La solution séparée du phosphate de plomb, mêlée avec l'acide muriatique forme avec l'ammoniaque un sel triple, 127. Substances qu'on en obtient par la distillation, 129. Substances dont il est composé, 130. Succès qu'on pourroit obtenir de l'acide acéteux employé comme médicament dans cette maladie des chevaux. Opinion sur la formation de ces calculs, 130, 131. Expériences faites sur ce calcul comparées à celles faites par le citoyen Foureroy, sur un calcul intestinal, 132 et suiv.

— intestinaux. Nom donné à toutes les concrétions qui se forment dans les intestins ou dans des organes ou viscères autres que les intestins, XVI, 68. Cal-

l'eau bouillante, 128. Effets que produisent divers réactifs sur la liqueur dans laquelle a bouilli une portion de cette pierre, 129. Effets de l'eau de chaux sur cette pierre, 130 et suiv. Effets de l'alcali caustique, 132. Sa dissolution dans l'acide nitrique, 135 et suiv. Action de l'acide muriatique oxygéné sur une portion de cette concrétion. Sur une pierre entière, 145, 147. Phénomènes qu'offrent ces expériences, 150. Contient quelques atomes de chaux, du phosphate ammoniacal et du phosphate de soude, 165. Est, suivant M. Ingenhousz, un phosphate de chaux qui est dissous et décomposé par le carbonate de potasse, XXV, 177. Selon M. Péarson ne contient point d'acide lithique, mais une substance inconnue qu'il appelle oxide animal, voy. concrétions urinaires. Est en partie soluble dans l'eau, XXVIII, 52. La partie qui se dissout dans l'eau est du phosphate acidule de chaux, 53. La portion non soluble dans l'eau se dissout dans l'acide nitrique, et paroît ne pas contenir de chaux, 55. M. Brugnatelli a observé que la plus grande partie de la portion soluble dans l'acide nitrique, se transforme en acide oxalique, et donne un précipité salin, 56, 57, 58. Substances obtenues par l'analyse d'un grand nombre de ces calculs, outre l'acide urique, par les citoyens Fourcroy et Vauquelin, XXX, 59, 62. Essais sur la dissolution de ces calculs dans des liquides acides ou alcalins, 59. Couleurs de ceux qui sont entièrement formés d'acide urique, 61, 62.

— de la vessie des animaux, ne présentent rien d'ana-

- logue à l'acide lithique contenu dans l'urine humaine, XVI, 166.
- des ténacités des différens fers coulés d'après les expériences de M. Gazeran, VII, 109 et suiv.
- CAMÉLÉONS. Couleurs qu'ils prennent lorsqu'on les tourne pour les mettre en colère. Observations sur ce changement de couleur, XVIII, 273, 274.
- CAILLETTE. Voy. prézure. Est un réactif infidèle, IV, 39. On doit y préférer les acides déjà connus, 40.
- CALORIMÈTRE. Appareil imaginé par Lavoisier et Delaplace; son usage, III, 235 et suiv.
- CALORIQUE ou la matière de la chaleur, II, 194, 197, III, 149, 150. Opinion de quelques physiciens sur sa nature, 182. De Lavoisier et de Delaplace, 182 et suiv. De M. Deluc, 184. Sa base, s'il en existe, n'est point connue, 185, 187. Est compressible, 191, 195 et suiv. Explication de ses phénomènes en le supposant un être simple, 209, 215, 219, 223, 225, 228. Ou un composé binaire, 211 et suiv., 216, 218, 225, 227. La compression du calorique combiné dépend de la nature des corps, 224. Quantités dégagées pendant la combustion d'une livre de phosphore, de carbone, de gaz hydrogène, V, 247, 248, 249 et suiv. Propriétés qu'un auteur lui suppose, XXVI, 114. Manière dont M. Péarson croit qu'il agit dans les combinaisons chimiques, XXVII, 169. Raison que donne M. Carradori pour changer le nom de la modification du calorique, appelé par le cit. Fourcroy interposé, en celui de calorique agrégé, XXIX, 93. Circonstances dans lesquelles, suivant M. Carradori, le calorique se trouve dans le cas d'un corps quelconque, saturé

d'un autre corps dans une combinaison physique, 95 et suiv. Les cit. Lavoisier et Delaplace n'ont pas décidé si le calorique est une substance ou une qualité des corps, 97. Sous quel état il se trouve dans la substance nommée thermoxigène, par M. Brugnatelli, 182, 183.

— Faute à corriger sur ce qui en a été dit dans le troisième volume, V, 191.

*CALX antimonii cum sulfure*, contient, selon M. Westrumb, 42 grains de chaux, 18 grains de sulfure d'antimoine, un peu de sulfate de chaux et de fer, X, 208; et le *calx antimonii sine sulfure*, de la terre calcaire et de l'oxide d'antimoine, X, 208.

**CAMPHORATES.** Combinaisons salines de l'acide camphorique avec les terres et les alkalis; procédé pour les préparer, XXVII, 19. Sont inodores lorsque l'acide camphorique est pur. Sont décomposés par le calorique, les acides minéraux et plusieurs sels neutres, 21. Se dissolvent facilement excepté ceux de chaux et de magnésie, 20. Ordre d'affinité des alkalis et des terres pour l'acide camphorique. Décomposent quelques dissolutions métalliques, 21.

— d'alumine. Sa préparation, XXVII, 34. Sa saveur, ses propriétés; est décomposée par l'action du calorique; exposé à l'air atmosphérique s'y dessèche, 35. Sa dissolution dans l'eau; terres et alkalis qui le décomposent. Action qu'exercent les acides minéraux, quelques acides végétaux et les sels neutres sur ce sel, 36. Est peu soluble dans l'alcool, 37.

— d'ammoniaque. Sa préparation, XXVII, 31. Difficulté d'obtenir ce sel sous une forme régulière; Manière dont il se comporte au feu, à l'air, 32. Est

- plus soluble que les camphorates de potasse et de soude; est décomposé par la chaux, la baryte, la potasse, la soude, 33. Par les acides sulfurique, nitrique et muriatique, 34. Son action sur les sels calcaires, les sels alumineux et quelques dissolutions métalliques; est soluble dans l'alcool, 34.
- de Baryte. Sa préparation, XXVII, 28. Manière dont il cristallise, dont il se comporte au feu, 29. Sec est inattaquable par l'air; est peu soluble dans l'eau. Substances terreuses et alcalines qui agissent sur ce sel. Est décomposé par les acides minéraux, 30. Par les sels neutres forme avec les sulfates des sels ou simples ou triples. Est peu soluble dans l'alcool, 30.
- de chaux. Manière de le préparer, XXVII, 21. Couleur et saveur de ce sel. Manière dont il se comporte au feu, à l'air. Quantité d'eau nécessaire pour le dissoudre. N'est décomposé ni par les terres, ni par les alkalis, 22. Est décomposé par les acides minéraux, les sels neutres, quelques acides végétaux, 23. L'alcool précipite la chaux qu'il contient. Proportion de ses parties composantes, 24.
- de magnésie. Est décomposé par les acides minéraux et végétaux, XXVII, 39. N'est pas entièrement décomposé par les sels neutres; est dissous par l'alcool chaud, 40.
- de potasse. Sa préparation, sa couleur, sa saveur, XXVII, 24. Manière dont il se comporte au feu, à l'air, avec l'eau. Est décomposé par la chaux, 25. Par les acides minéraux, le nitrate de baryte et tous les sels à base de chaux, le nitrate d'argent, le sulfate de fer et les muriates d'étain et de plomb. Est soluble dans l'alcool, 26.

— de soude. Sa préparation. Moyen de l'obtenir sous la forme de cristaux ; XXVII, 27. Action du calorique, de l'air, de l'eau sur ce sel, 27. Est décomposé par l'eau de chaux, par la potasse. Sels neutres qu'il décompose. Est soluble dans l'alcool, 28.

**CAMPBRE** découvert dans l'huile de lavande de Murcie, IV, 180. Quantité obtenue de différentes huiles aromatiques, 182. Est d'autant plus abondant dans les huiles volatiles que la chaleur a été plus grande, 184. Forme de ses cristaux, 180, 183. Il est avantageux de l'extraire des huiles volatiles de Murcie, 195 et suiv. Procédé pour le purifier, 189. et suiv. Procédé pour en obtenir des cristaux des huiles volatiles, 187 et suiv. Son analyse comparée avec celle du camphre du commerce, 200. Plongé dans l'eau s'y arrondit et devient transparent, XXI, 258. S'évapore plus vite placé sur l'eau que lorsqu'il y est plongé, 257. Sa dissolution par l'air et l'eau, 264 et suiv. S'agite sur l'eau, 254. Plongé dans l'eau y excite du mouvement, 255. Ce qui cause ses tournoiemens sur l'eau, 267. Moyen de les arrêter, 268. Son découpement à la surface de l'eau, 263. Sa volatilisation, 272. Sa combustion, 273. Phénomènes qu'il présente, 273 et suiv. Existe dans la racine d'aunée, 325. Son action stimulante sur les plantes est plus salutaire que celle du nitre, XXIII, 63, 67. Forme, au moyen de l'acide nitrique, l'acide camphorique. Opinion de plusieurs chimistes sur cette substance, XXIII, 153. Est inattaquable par les substances salino-terreuses et les alkalis, 154. Est dissous par les acides; forme avec



Acide nitrique le médicament connu sous le nom d'huile de camphre. Inconvéniens qui résultent de l'usage de cette huile, 155. Procédés du cit. Bouillon-Lagrange pour obtenir la décomposition du camphre, en le mêlant avec l'argile ou l'alumine, 159. Les expériences ont offert pour résultats, huile volatile, carbone, gaz hydrogène carboné, acide carbonique, acide camphorique et une matière noire, 150. Examen de l'huile obtenue; caractères qu'elle présente, 159. Forme avec les alkalis caustiques un mélange soluble dans l'eau. Action de l'alcool, de l'acide muriatique oxigéné sur cette huile; en quoi elle diffère de celle qu'on obtient par l'acide nitrique, 160. Examen de la matière noire qui est un mélange de carbone et d'alumine. Séparation de ces deux substances au moyen de l'acide sulfurique. Essai pour obtenir de cette matière le carbure d'alumine; préparation jusqu'à ce moment tentée sans succès, 161 et suiv. Résultat, 162. Manière dont le camphre se comporte avec le gaz oxigène, 168 et suiv. Remarques de M. Kunsmuller sur sa volatilité, XXVI, 291. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 15.

CANNE A SUCRE. (Notice d'un ouvrage de M. Dutrone-la-Couture sur la). Description de la plante. Par quoi elle fut apportée à St.-Domingue. Procédé pour obtenir le vesou ou suc exprimé de la canne. Procédé suivi jusqu'en 1725 pour amener le vesou à l'état de sirop cristallisable. Procédé adopté depuis. Défaut qu'y trouve M. Dutrone. Ses conseils pour y remédier. Le suc qu'on obtient est de trois espèces, *brut*, *terré* et purifié. Les deux premières se préparent aux Colonies, la troisième en Europe.

Procédé pour faire le sucre brut, le sucre terré. Corrections à ces procédés proposées par M. Dutrone. Les mélasses servent à faire du rhum et du tsfia. M. Dutrone a fait d'excellent vin de canne en laissant fermenter le suc. Ce vin peut être mousseux comme le champagne, ou chargé d'aromate de différens fruits, VI, 51, 62.

CAPACITÉ des corps pour contenir le calorique, III, 153 et suiv., 200 et suiv. Leur température s'élève en proportion du calorique interposé, 158 et suiv. Opinion de Crawford sur l'absorption du calorique par les corps exposés à la chaleur, 175, 177 et suiv.

— des fluides élastiques permanens. D'où proviennent les difficultés qu'on éprouve lorsqu'on veut la déterminer d'après Crawford, Lavoisier et Laplace, V, 214 et suiv. La capacité des corps diminue par leur combinaison avec l'hydrogène, 230 et suiv. Capacité du bois, du charbon et de leurs cendres, 229.

— de plusieurs solides et de quelques liquides, comparée à celle de l'eau, d'après Crawford, V, 211. D'après Lavoisier et Laplace, 212. De différens fluides élastiques permanens, déterminées par Crawford, comparées à celle de l'eau, 220 et suiv. De différens gaz, comparées à celle l'eau, par Crawford, 222. De différens corps, comparées avant et après leur combustion ou leur oxidation, 223 et suiv. Les capacités sont permanentes tant que les corps ne changent pas d'état, 235 et suiv., 243 et suiv.

CARACTÈRES des minéraux, extérieurs, intérieurs,

physiques, empiriques, IX, 177, 178. Génériques communs, 179 à 190.

- CARBONATES** alcalins précipitent de l'infusion de garrance de Zélande, déjà précipitée par l'alun une laque de rouge de sang, IV, 105. Sont presque les seuls sels dont on fasse usage pour l'analyse des pierres. Procédés pour les obtenir purs, XXX, 78;
- ammoniacal précipite la magnésie, II, 126. Décompose le muriate de magnésie, 131. Sa préparation, IV, 293. Proportions des élémens qui forment ce sel, selon Bergmann, XIV, 200. Est décoloré par la poussière de charbon, 328. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14. Procédé pour l'obtenir pur, XXX, 79. Cause de sa formation pendant la préparation de l'éthiops martial; d'après le procédé de M. Fabroni, XXX, 221.
  - de baryte laisse aller son acide au feu lorsqu'on fait passer dessus de l'eau en vapeur, III, 81. Ses propriétés physiques, sa cristallisation, IV, 62. Sa pesanteur spécifique, 62. Longtemps et fortement chauffé devient opaque et d'une couleur bleuâtre, 93. Ne perd rien de son poids par la chaleur, 63. Ne perd ni son eau, ni son acide par la chaleur, 63. N'est point attaqué par l'eau quand il est en morceaux, 64. Réduit en poudre est attaqué par l'eau, 64. Ne cède sa base à l'acide sulfurique concentré ou affoibli qu'à une haute température, 65. Dissous dans l'acide muriatique donne un précipité avec l'acide nitrique, 71. Ses parties constituantes, 74. En morceaux n'est point attaqué par l'acide nitrique, 66. En poudre est attaqué par l'acide nitrique 66. Quantité d'acide carbonique qu'il contient, 65.

- Opinion sur la cause de sa couleur verte, 77. N'est attaqué par l'acide muriatique que quand il est en poudre, 67. Traité à froid avec l'acide muriatique, 68. Est dissous complètement par l'acide muriatique affaibli, 68. Se dissout dans l'eau chargée d'acide carbonique. Phénomènes qui accompagnent cette dissolution, 73. Est dissous par l'acide muriatique à l'aide de la chaleur, 69. N'est pas décomposé ni dissous par l'acide muriatique, quand on n'emploie que la quantité nécessaire pour la dissolution, 70. M. Klaproth en connoît trois espèces, XI, 213. Sa calcination, XXI, 118. On le trouve dans une mine de plomb à Anglezark. Pris intérieurement est mortel, 119, 127. Comparé au carbonate de strontiane, 117, 119, 121, 124. Sa dissolution dans les acides nitrique, muriatique, sulfurique, acéteux, 130. Propriété qu'il communique à l'alcool, 130. Ses sels, 126.
- de baryte d'Anglezark. Description du terrain où on le trouve, XI, 321.
  - de baryte, natif des mines de Zmaof en Sibérie. Sa description, X, 187. Son analyse, 188 et suiv.
  - de baryte de strontiane. Propriété qui lui est particulière, XI, 213.
  - calcaire. Son utilité dans la teinture avec la garance, X, 328.
  - de chaux. Coupe de ses divers cristaux qui en découvrent le moyen, III, 5 et 6. Ne produit de chaleur dans sa dissolution qu'après avoir été longtemps chauffé, IV, 269. Entre dans la composition de l'écorce d'orme, XXI, 43. Il s'en forme journellement et en quantité dans l'oyiducte des poules qui

- qui pèsent. Cette terre se dépose avec vitesse sur la matière de l'œuf, XXIX, 3. Quantité qu'une poule, qui en quatre mois et demi pond 90 œufs, forme de ce carbonate, 5. M. Brugnatelli emploie avec les plus grands avantages le carbonate acidule de chaux dans les affections calculeuses, 177.
- de magnésie perd une partie de son poids par la calcination, XIV, 249. Une des parties composantes de l'écorce d'orme, XXI, 43. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
  - de magnésie cristallisé. Sa forme, ses propriétés, II, 297.
  - de plomb. On l'obtient de la décomposition du muriate de soude par l'oxide de plomb, XIII, 31.
  - de potasse. Son effet sur la congélation de l'eau, IV, 238. Est décomposé par l'acide phosphorique, voyez acide phosphorique. Procédé du cit. Berthollet pour l'obtenir, XV, 23. Procédé de Pelletier pour saturer l'alkali d'acide carbonique, 24 et suiv. Phénomènes qu'offre ce procédé, 27, 28. Forme des cristaux de ce sel, selon Bergmann, selon Pelletier, 29. Perd pendant sa dissolution dans l'eau chaude une portion de gaz acide carbonique, 31. L'esprit-de-vin qui dissout l'alkali fixe caustique, a peu d'action sur ce sel, 31, 32. Ses parties composantes, selon Bergmann. Examen de ce sel, 33. Ce que 100 grains donnent d'acide carbonique, 34. Ne donne point par la distillation tout le gaz qu'il contient, 34. Nature du précipité terreux qui se forme en saturant l'alkali d'acide carbonique, 35. Est une des parties composantes de l'écorce d'orme, XXI, 43. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

- de soude. Son action sur la congélation de l'eau , IV, 238. Mêlé au nitrate de chaux donne du nitrate de soude et du carbonate de chaux. Dans quel cas a lieu le phénomène qui paroît contraire aux loix d'affinité chimique, XIII, 8. Procédé de Schéele pour en obtenir, 9. On en obtient du mélange du muriate de soude et du carbonate purifié de potasse par l'échange des bases. Procédé de M. Karteleyn pour faire cristalliser séparément ces deux sels, 213, XXX, 205. Procédé de M. van Mons, 205. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
- de strontiane, XXI, 115. Son analogie avec le carbonate de baryte, 116. Produit des sels avec les acides, 117. Sa calcination, 117. Sa dissolution par l'acide nitrique, 126. Muristique, 128. Sulfurique, 129. Acéteux, 130. Ses parties constituantes, 135. Ses caractères distinctifs, 236 et suiv. Peut être pris intérieurement sans danger, 120, 136. Sa couleur, 280. Sa cristallisation, 180. Ses propriétés, 137. Caractères extérieurs de ceux d'Anglezarck et de Leadhill, XXIII, 218,
- de Zircon. Quantité obtenue de la dissolution du carbonate ammoniaco-zirconien, XXII, 186, 187.
- CARBONE**, II, 236, 237, 238, 239, 240. Diffère du charbon, III, 79. Est plus abondant dans les substances végétales que dans les substances animales, XI, 163. L'un des trois élémens primitifs des végétaux, ne peut servir à leur nutrition tant qu'il est sec et isolé, XXI, 292, 293. Opinion de M. Austin sur la nature de ses principes, XXV, 175. Se dissout dans le gaz hydrogène, XXVII, 241. Ne peut être confondu avec le phlogistique

de Sibal. Son caractère spécifique est de former de l'acide carbonique avec l'oxygène, XXVIII, 62. Quelques chimistes regardent le carbone comme une substance composée, XXIX, 113. N'est point décomposé par l'étincelle électrique par son passage à travers le gaz hydrogène carboné, 119. Ses principes constituans suivant M. Austin, sont l'hydrogène et l'azote. D'où proviennent dans les expériences de M. Austin, ces deux substances qu'il lui attribue pour principes, 121 et suiv. Doit être regardé comme une substance simple dont la composition n'est aucunement connue, 124. Idées de M. Humboldt sur cette substance, XXIX, 145.

**CARBURE** est une des substances composées binaires qui se présente le plus souvent dans les analyses chimiques, XXVIII, 63.

- d'alumine. Résultat du nouveau produit obtenu de la décomposition du camphre, XXIII, 162.
- de cuivre. Procédé pour l'obtenir, XXX, 328.
- de fer. Facilite la réduction de l'oxide de molybdène, IV, 16. Contribue à accroître la tenacité des fontes de fer, VII, 103. En se décomposant avance leur métallisation, 104. Susceptible de se réduire en un métal particulier, VIII, 321. Obtenu par la dissolution de l'acier dans l'acide sulfureux, contient du soufre, XXII, 10. Son analyse. Ses résultats, 10, 11, 14. Ses variations, réflexions à ce sujet, 19 et suiv.

**CARRIÈRES.** Description de celles des environs de Mendon. Sont formées de pierre calcaire et de silice, XXVI, 41.

**CARTHAME.** Les essais comparatifs faits avec le car-

thame de Caracas, et celui cultivé en Espagne, ont prouvé que la matière colorante du premier est supérieure en quantité et en qualité à celle du dernier, XXVIII, 312. Substance presque entièrement fournie à l'Europe par le commerce d'Égypte. Il sert particulièrement en Europe à teindre les soies; est employé en Égypte pour donner une belle couleur au coton, XXX, 156. Procédés auxquels le citoyen Berthollet attribue le succès de cette teinture, 157.

**CASCADE** de Gavarnie. Sa description, XIII, 171 et suiv.

**CASÉUSE** (matière), s'obtient en faisant aigrir le lait écrémé, on la sépare du sérum par décantation, substances qui le font cailler, VI, 188. Le lait se coagule spontanément sans aucune addition; la matière caséuse, lavée et pressée a beaucoup d'analogie avec le gluten de froment, 188, 189. Sa dissolution dans la potasse et la soude caustique, la dissolution chauffée devient d'un rouge foncé, le même effet a lieu en faisant bouillir le lait écrémé avec l'alkali; un chimiste a cru très-faussement que le lait étoit ainsi converti en sang, 189. La matière caséuse, en se dissolvant dans la soude caustique produit une effervescence et une odeur d'ammoniaque qui paroît indiquer la formation de cette dernière substance, 190. L'addition d'un acide manifeste du gaz hydrogène sulfuré, ce phénomène n'est pas encore expliqué, 190. Elle ne paroît pas contenir d'acide comme Schéele l'avoit annoncé, 190. Elle n'est pas de même nature dans le lait de divers animaux, 195.

**CAOUTCHOUC**, voy. gomme élastique. Sa dissolution



- complète peut avoir lieu dans les huiles grasses et siccatives pourvu qu'on les fasse cuire avec de l'acide muriatique oxigéné, XII, 316.
- CASSE** (*cassia fistula Linn.*). Son analyse par Vauquelin, VI, 275 et suiv. Traitée par l'eau, l'alcool et l'acide muriatique oxigéné, peut être séparée par diverses opérations en neuf substances différentes, 277, 280. Examen de ces substances par les réactifs, 280, 285. Par la chaleur, 285, 287. Proportions de ses neuf produits, 287, 288. Leur examen par la combustion. Sels que renferment leurs cendres, 288, 289. La potasse s'évapore par l'action du feu ainsi que quelques autres sels, 289, 290. Examen de différentes espèces de casse, 290, 291. Danger de traiter l'extrait de casse dans des vases de cuivre, 291, 293. L'humidité y développe un acide qui agit ensuite sur les vases de cuivre, 292 ; 293.
- CATALOGUE** du cabinet de minéralogie de mademoiselle Éléonore Raob, par M. de Born, XII, 171 et suiv.
- CAUSTICITÉ.** La causticité dépend de trois causes, XXVIII, 63.
- CAUSTIQUES** métalliques appliqués sur les ulcères, les effets qu'ils y produisent ne laissent aucun doute sur la réduction des oxides et sur le passage de leur oxigène dans les matières animales, XXVIII, 250.
- CAVES** de Roquefort sont extrêmement fraîches, IV, 46 et suiv. Leur description, 45.
- CENDRES.** Leur usage dans la préparation du ciment, IV, 279. Leur usage dans le traitement du rachitisme,

- voy. potasse. Provenant de la combustion des végétaux doivent être passées au crible avant d'être lessivées, XIX, 200. Usage que l'on peut faire de ces cendres après avoir été lessivées, 204, XX, 322. Manière de les lessiver, XIX, 209 et suiv. Quantité de salin qu'on obtient de la cendre de bruyère, 212. Lessivage des cendres en petit, 213. Leur nature peut varier en raison de la manière dont se fait la combustion, XXVIII, 64, 65.
- bleues. Leur dissolution dans les acides nitrique et marin qui en séparent de l'acide carbonique. Traitées avec l'acide sulfurique font effervescence. Produit du résidu de cette expérience. Produit des liqueurs du lavage, XIII, 50. Quantité de chaux que contient un quintal de ces cendres. L'ammoniaque leur enlève le cuivre qu'elles contiennent, 51. Donnent, par la distillation, de l'acide carbonique, 52. Quantité de cuivre qu'on obtient de la réduction de ces cendres par l'action du feu. Résultat conforme à celui de la voie humide, 53. Contiennent de l'oxygène dans la proportion de  $9\frac{2}{3}$  au 100, 53. Résumé de l'analyse, 54. Synthèse de ces cendres. Première expérience, 56. Phénomènes qui ont lieu pendant l'expérience, 57 et suiv. Procédé pour la préparation de ces cendres, 60. Moyen d'obtenir ces cendres du précipité de la décomposition du muriate de cuivre par la chaux, 63. Du nitrate de cuivre, 64. Cause de leur couleur, 65.
- gravelées, voy. lies de vin.
- du Levant produites par l'incinération de la plante

nommée par les Arabes *roquettes* contiennent de la soude, XIX, 258.

— perlées de Dantzic. Sel très-blanc d'une saveur alcaline, XVIII, 175. Substances qu'elles contiennent, 177. Procédé pour en obtenir, 208.

— de plantes d'Irlande, voy. soude.

**CERISE.** Sel formé dans le jus fermenté, III, 30.

Il a pour base la chaux, 31. Son acide comparé à l'acide sébacique, 33. Aux acides formique et lactique, 41. Considéré comme acide propre, 43. La cerise tient du sucre, de la chaux et de l'alcali, 46.

— rouge céracée avec un peu d'eau dans différents vaisseaux donne une liqueur d'un rouge roux très-vif, XXX, 186. Action de l'ammoniaque sur cette liqueur. De l'acide acéteux sur ce mélange, 187. Écrasée dans un vaisseau de fer tamé donne une liqueur violette foncée. Action de l'acide acéteux, de l'ammoniaque sur cette liqueur. Action de l'étain, du cuivre sur la liqueur rouge, 188. Cause de la couleur de ce fruit, 197.

**CERUMEN** des oreilles produit beaucoup d'effet sur l'eau, XXI, 260.

**CERVEAU** humain ne fermente point et ne donne point de fluide élastique, XVI, 298. Exposé à 12 degrés de température exhale une mauvaise odeur. Fournit un acide qui s'altère promptement et dont la nature n'est pas connue. Les cerveaux contiennent des quantités d'eau différentes, 299. Traité par la chaleur, phénomènes qu'il présente, 300 et suiv. Traité par l'eau et la chaleur, sel qui se forme dans cette expérience au moyen de quelques ré-

actifs , 302. L'acide sulfurique décompose entièrement la matière cérébrale et forme avec cette substance des cristaux peu dissolubles , 303 et suiv. Substances qu'on obtient du charbon provenant de la décomposition du cerveau dans l'acide sulfurique , au moyen de l'alcool , 304 et suiv. Matières salines contenues dans le cerveau , 307. Traité par l'acide nitrique. Phénomènes que présente la liqueur de cette expérience pendant son évaporation , 308 et suiv. Traité par l'acide muriatique , matières que contient la lessive. Moyen de les séparer , 310 et suiv. Quantité que le cerveau perd de son poids par la dessiccation à la chaleur du bain marie. Son affinité avec l'eau dans cet état , 312 et suiv. Matière qu'on en obtient en le faisant bouillir avec l'alcool , 313 et suiv. Phénomène qui a lieu pendant l'évaporation de l'alcool contenant une portion de cette matière en dissolution , 316. Matière provenant de cette évaporation. Ses propriétés 317. La potasse décompose le cerveau et en dégage du calorique et de l'ammoniaque. Desséché et traité avec l'huile de térébenthine , couleur de la liqueur , 318. Se dissout en partie dans l'huile d'olive et acquiert de la consistance , 319. Le cerveau ne contient point d'huile ; mais outre la pulpe animale est composé de phosphates de chaux , d'ammoniaque et de soude , 320 , 321. Substances avec lesquelles la matière de la pulpe cérébrale n'a aucune analogie , 322.

— de mouton , dénué de ses membranes et vaisseaux sanguins , est de couleur blanche et grise mêlée. En bouillant dans l'eau donne une écume colorée.

Perd sa transparence et devient blanc, XVI, 289. Action de l'eau, de l'air, de l'acide sulfurique, de l'alcool sur la substance blanche, 290. Sel que forme au moyen de l'acide sulfurique la substance blanche et grise, 292. Phénomène que présente la matière blanche avec le muriate calcaire, 293. Chauffé dans un vase forme une pellicule. Nature et propriété de cette pellicule, 293 et suiv. Action de l'acide muriatique sur le cerveau délayé dans l'eau, 294. Substance qu'on obtient du résidu de la liqueur de cette dernière expérience, au moyen de l'alcool et du carbonate de soude, 295. Propriété d'une matière qu'on obtient au moyen de l'alcool, de la portion de cerveau traitée avec l'acide sulfurique, 296, 297. — de veau. Action du feu, des acides sulfurique et nitrique, du muriate calcaire, de l'alcool, de l'eau sur ce viscère dépouillé de ses membranes et vaisseaux sanguins, XVI, 282 à 288. Examen de la matière qui sépare l'acide nitrique d'une dissolution aqueuse du cerveau. Propriété de cette matière, 288. Substances que contient la liqueur après la séparation de cette matière, 289.

**CEYLANITE.** Pierre qui se trouve à Ceylan parmi les tourmalines; sa description, sa pesanteur spécifique, XXIII, 113. Inaltérable au feu; son analyse, 114 et suiv. Est composée de silice, d'alumine, de magnésie et d'oxide de fer, 120. Presqu'entièrement dissoluble dans l'acide sulfurique avec lequel elle forme du sulfate de magnésie, 121.

**CHALEUR** nécessaire à la volatilisation du phosphore, IV, 7. Nécessaire pour son ébullition, voyez phosphore. Son action sur le carbonate de baryte, voy.

- baryte. Principe sur la chaleur qui se produit dans les fourneaux de verreries, IX, 130, 137. Réflexions concernant l'effet de la chaleur sur les attractions chimiques, XVII, 101 et suiv. Chaleur considérable produite par le frottement de métaux sous l'eau avec exclusion d'air sans décomposition d'eau, XXVI, 115. Rapports qu'a cette expérience avec d'autres faites par M. Scherer, 115, 116. Est la sensation que nous fait éprouver le calorique, XXVIII, 68.
- animale. D'où elle dépend, V, 259, 267. Produite par la combinaison de l'oxigène respiré avec le carbone et l'hydrogène du sang, IX, 262. Se forme non-seulement dans les poumons, mais même par la combinaison de l'hydrogène et du carbone du sang avec l'oxigène qui y est dissous, d'après l'opinion d'Hassenfratz, 263 à 274. Opinion de Lavoisier sur sa cause, XXI, 230. Expériences propres à l'établir, 231. Observations à ce sujet, 232 et suiv. Opinion des anciens sur la chaleur animale, 228.
  - et froid. (Observations sur les sensations et particulièrement sur celles que l'on nomme) VIII, 183. Observations sur les grandes chaleurs du mois de juillet 1793, XVIII, 310. Campagnes dévastées par les orages des 8, 9 et 10 de ce mois, 311 et suiv. Table des observations thermométriques, 316.
  - d'un fourneau. Manière de la déterminer; question proposée par M. Nicholson, XXIV, 158.
- CHARBON.** Contient la base de l'acide carbonique et de l'hydrogène, II, 276. (Note), 276. Son action sur l'air commun, IV, 261 et suiv. Sa dissolution dans la potasse, selon Lowitz, VI, 15. Hahnemann con-

redit ce fait d'après plusieurs expériences, 16. Sa poussière employée avec succès pour la purification d'un sel bitumineux, 36. Est mis à nud dans les substances végétales, par l'action du feu ou de l'acide muriatique oxigéné, des acides nitrique, sulfurique. Couleurs qu'il communique à ces substances, 221, 226. Est également mis à nud dans les substances animales, par l'action des oxides métalliques caustiques, 227. Dans l'huile animale, par le contact, 227. Dans les huiles, par l'étincelle électrique, 227. Dans la partie verte des plantes, les feuilles des arbres, les parties colorées des fleurs, la seconde écorce des arbres, par un commencement de combustion qu'éprouvent les parties colorantes, au contact de l'air, 236. A quelle température il s'enflamme, VII, 70. Détruit le principe astringent. Décôle les infusions de garance, de safran, de sirop noir, et la dissolution d'indigo dans l'acide sulfurique, XXVI, 290, XII, 73. Sa poussière sert à purifier les substances qui ont contracté une odeur et un goût désagréables, XIII, 74. Dissous dans l'eau est une des substances nutritives des plantes, XIV, 56 et suiv. Préparation de la poussière de ce combustible pour le rendre propre à décolorer les sels et les liqueurs. Manière de s'en servir, 97. La décoloration du sirop de miel, par ce moyen, n'a pas réussi, 99. Succès obtenu par M. Ruckert d'Ingelsing, du procédé de M. Lowitz, pour la décoloration des substances végétales, 103. Nouveaux essais de M. Lowitz sur la décoloration des substances par la poudre de charbon. Résultats, 327. Empêche l'eau de la mer de se corrompre,

329. Réduit en poudre absorbe les matières grasses impures qui adhèrent souvent aux sels. Même aux matières spiritueuses, lorsqu'on le fait digérer ou bouillir avec ces substances, 182. Employé avec l'acide sulfurique dépure l'eau, XVIII, 91. Comment il s'unit à l'oxygène fixé dans le fer, XIX, 14. En se fondant avec le fer le change en acier, 15. Mêlé avec la craie décompose le sulfate de soude, XIX, 62. Ulcères gangréneux et phagedéniques guéris par l'effet topique de la poussière de charbon, XX, 386. Observation sur sa combustion et sur la cendre qu'il produit, XXIV, 169. Son action sur le sulfite de soude, 271. Le sulfite de magnésie, 301. Le sulfite de baryte, 304. Sa propriété après avoir servi à désoxygéner l'acide phosphorique, XXV, 67. Est un des plus foibles conducteurs de chaleur, XXVI, 225. Est presque insipide, devient sigre et piquant par l'addition de l'oxygène, XXVIII, 243. Celui dont on se sert en Egypte quoique provenant d'une plante non ligneuse, est très-propre à la fabrication de la poudre, XXIX, 196.

— de terre. Tous ne sont pas également de nature à donner du coak de bonne qualité pour réduire les mines de fer, VII, 105. Divisé en deux espèces par le cit. Faujas, X, 29. Se rencontre dans trois sortes de terrains. Ne se trouve jamais dans les masses primitives des montagnes, 30. Substances qui accompagnent toujours ses filons, 31. Moyens employés à Saarbruck pour en retirer le goudron, 32. Description d'un fourneau servant à son épuration, 33 et suiv. Dégagement de gaz hydrogène pendant l'opération, 35. Différens produits du charbon de



terre, 36, 37. Mêlé avec le sulfure de fer décompose le muriate de soude. Produits qui résultent de la calcination de ces trois substances, XIX, 125 et suiv. Opinion sur celui de Langenbogen et Rocblingen, au duché de Mansfeld, XXVII, 96.

— de terre incombustible, décrit par M. Widenmann, n'est pas incombustible, selon M. Klaproth, X, 103. Ce qui le distingue des autres charbons, 104. Analyse d'un charbon de terre incombustible analogue à celui décrit par le cit. Guiton, XI, 209. Analyse d'une espèce qui n'est point propre à la combustion, par M. Wiegleb, XII, 56.

CHATEAU du Caire. Pierre employée à sa construction, voy. pierre.

CHAUDIÈRES de plomb propres à la fabrication de l'alun. Manière de les faire, XXIX, 264.

CHAUX. Enlève l'oxide de cuivre à l'ammoniaque, I, 72. Dissout l'oxide de plomb, 52. L'eau de chaux précipite le sulfate de chaux dissous par un excès d'acide nitrique, 95. Existe dans la cerise, III, 46. N'est propre à faire du ciment qu'étant dépouillé d'acide carbonique, IV, 270. Expériences qui prouvent que cette substance n'est point un métal, VIII, 10. Son effet dans la composition du verre, IX, 241 et suiv. Précipite le sulfate de mercure neutre en gris foncé, et le sulfate acide de mercure en orangé, X, 310. Peut être changée en silice, XII, 67. Mêlée à l'oxide blanc de plomb sert de mastic pour raccommoder les porcelaines, 223. Employée dans la fabrication du savon, facilite l'action des alkalis sur les huiles, en leur enlevant l'acide carbonique qu'ils contiennent, XIX, 261. Moyen

- de la conserver, 262. Sert à préparer les peaux avant de les teindre, XXI, 242. Sa présence dans les os, XXV, 67. Est rangée parmi les alkalis, par M. Trommsdorff, parce qu'elle a quelques caractères communs avec ces sels, XXVI, 120. Le précipité qu'elle forme dans la dissolution alcaline de silice, ne donne pas le moindre signe d'effervescence avec les acides. Cette expérience vient à l'appui de l'explication de M. Godalin, XXVII, 320, 321. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. Légèrement humectée décompose l'air atmosphérique et met l'azote à nu, XXIX, 138. Sa cristallisation, 221. Ses propriétés distinctives, XXX, 82. Entre avec la silice et l'alumine dans la composition du grenat; avec les trois terres et la magnésie dans le pectstein de Mesnil-Montant; avec la glucine, la silice et l'alumine, dans l'émeraude et le beril, 85.
- acide du vollfram. L'oxigène lui est enlevé par le muriate d'étain, XII, 233.
  - manganésée. Voy braun-spath.
  - vive, perd la couleur verte qu'elle a acquise avec des matières animales, par l'exposition à l'air, IV, 77. Enfouie avec des matières animales se colore en vert, 77. Son extinction dans différens airs ne les altère point, X, 53.
- CHELIDOINE.** Action de l'air sur le suc que l'on tire de cette plante, XXI, 288.
- CHEMINÉES.** Causes qui les font fumer; moyen d'y remédier, III, 278 et suiv.
- CHIMIE** (élémens de), par le citoyen Chaptal. Notice de cet ouvrage, par le citoyen Berthollet, VI, 197, 203. La chimie est une science qui apprend à

connoître l'action intime et réciproque des corps de la nature les uns sur les autres , XXVIII , 70. Cette définition a été donnée par le cit. Fourcroy. Ne peut être assimilée à la physique , 70. Les Chinois sont assez avancés dans les arts qui dépendent de la chimie , 71. Application de la chimie pneumatique à l'art de guérir , 225.

**CHLORITE** cristallisée du mont St. Gothard. Résultat de son analyse, VIII, 327. Substances qui composent la chlorithe farineuse , XXX , 106.

**CHOUETTES**, peuvent , suivant M. Carradori , se soutenir avec une nourriture végétale. M. Spallanzani est d'une opinion contraire , XXIX , 97.

**CHROME**. Nouveau métal trouvé dans le plomb rouge de Sibérie , par le cit. Vauquelin. Voy. acide du plomb rouge. Ses propriétés , XXV , 203 , 204.

**CHRYSOLEITE** du Cap de Bonne-Espérance, ou *prehnite*, I , 201. Sa dissolution. Son analyse , 202 et suiv. Résultat , 208. Comparée aux schorls et aux zéolithes , 210 et suiv. Son analogie avec la zéolithe siliceuse , 213. Rangée par les naturalistes parmi les gemmes , XXVI , 123. M. Kirwan entend par chrysolite le péridot. Substances que contient l'espèce analysée par M. Achard , 124. Pierres auxquelles on a donné ce nom. Ce fossile analysé par le cit. Vauquelin , est un sel composé d'acide phosphorique et de chaux , 125 et suiv. Les résultats de cette analyse s'accordent avec ceux obtenus par M. Klaproth , 130 , 131.

**CHRYSOPTASE**. Pierre précieuse , I , 142. Montagnes où elle se trouve , 145 , 147. Phénomènes qui ont lieu pendant les expériences , 161 et suiv. Son ana-

- lyse par la voie humide. Résultat, 171, 172, 173. Sa couleur verte due à l'oxide de nikel qu'elle contient pur, quoiqu'il soit attirable à l'aimant, 155, 161, 166, 167, 169, 170. Vitrification de la chrysophrase brute et celle du nikel, 174, 175, 176. Propriété de l'oxide de nikel, 176. Caractère minéralogique de la chrysophrase. Ses parties constituantes, 178. La chrysophrase n'est que du quartz, 209. Quantité d'oxide de nikel obtenue, II, 306.
- CHYLE.** M. Smith pense que le chyle est une solution de substance végétale et animale morte dans le suc gastrique. Preuve que cet auteur donne de cette assertion, XXIX, 180.
- CIMENT.** Essai sur sa meilleure préparation, IV, 270 et suiv.
- CINABRE.** On en a découvert un très-éclatant en couleur, et dans lequel M. de Borne croit qu'il existe de la chaux. Frotté il développe une odeur sulfurée, VI, 24. Obtenu par M. Kirchof en faisant bouillir le muriate de mercure de Schéele avec une solution saturée de sulfate de potasse, XXVII, 97. Autre procédé par lequel il en a formé un semblable, 97.
- CIRE jaune.** Procédé de M. Sennebier pour la blanchir en l'exposant à la lumière solaire, XII, 61.
- COBALT.** Moyen d'essayer par une espèce de coupellation si ce métal contient de l'or et de l'argent, VI, 42, 43. Procédé de M. Wedgwood pour le séparer des différentes mines où il se trouve, X, 108. Mélange qui résulte de son union avec le plomb. Procédé pour l'obtenir parfaitement purifié, XXII, 113, XXVI, 89. Pur, donne avec les acides une  
encre

- encre sympathique bleue, de couleur verte lorsqu'il contient du fer; moyen de changer cette couleur à volonté, XXIV, 172. Observations sur ces oxydes, 214. Obtenu sans mélange par M. Trommsdorff en suivant le procédé de Lampadius, XXVI, 89, 90. Obtenu par ce procédé se dissout facilement dans les acides. Le précipité que l'ammoniaque forme dans ces dissolutions est de couleur bleu de ciel, 91. XXVIII, 93, 105. Dans presque toutes ses combinaisons connues offre des propriétés semblables au nikel, 189.
- métallique. Opinion des chimistes sur sa propriété magnétique; suivant M. Gren d'après les observations de M. Kohl, non-seulement le cobalt le plus pur, est attiré par l'aimant, mais peut devenir aimant lui-même, XXVIII, 100, 101. Différences qui existent entre la pesanteur spécifique et la propriété du cobalt dont parle M. Gren et celui par M. Tassaert, 101. Sa dissolution dans l'acide nitrique, 102. Précipite le cuivre de sa dissolution et le fait passer à l'état métallique, 104. On obtient un précipité vert d'une dissolution de cobalt au moyen d'une combinaison d'acide prussique et de potasse, 107. Pur, est suivant le cit. Tassaert, aussi attirable que le fer, 107.
  - phosphoré, diffère du cobalt ordinaire par sa couleur XIII, 134. Exposé à l'air y perd son état métallique, 135.
  - terreux de Regensdorf, n'est que de l'oxyde de manganèse, IV, 294. Son analyse, 294.
  - de Tunaberg. Procédés du citoyen Tassaert pour l'obtenir à l'état de pureté, XXVIII, 92 et suiv.
- Tome I.* G

- Donne à l'analyse de l'arsenic, du fer, du cobalt et du soufre, 100.
- Coccus.** Nom donné par Pline à la teinture du kermès et à l'insecte, V, 119. Par Linneus à un genre d'insectes de la classe des hémiptères, 119.
- COCHENILLE.** Son infusion mêlée avec celle de la garance de Zélande, voy. garance de Zélande. Mordans employés par M. Vogler au moyen desquels on obtient une couleur très-agréable et solide, XX, 586.
- silvestre, V, 120. Sa description, 120. Plantes qu'elle habite, 121. Forme des petits dans le sein de la mère, 121. Manière dont ils se fixent sur la plante, 123. Leur récolte, 124 et suiv.
  - fine, ne se trouve que dans les cases et jardins des Indiens; sa description, 126, 127. Son éducation, 128. Son prix, 129. Comparaison de ces cochenilles, 131 et suiv. Essais de teinture faits avec la cochenille silvestre, 133. Comparaison des couleurs, 133, 154. Emploi avantageux qu'on peut en faire, 156. Leur décoction est jaune par l'acide muriatique oxigéné, 134.
- COCTION.** Changement qui annonce et accompagne la terminaison heureuse des maladies, cause de cette coction, XXVIII, 265.
- COHÉSION** considérée comme caractères communs des minéraux, IX, 182.
- COLLE-FORTE.** Son utilité dans la composition du mordant pour la teinture avec la garance, IV, 116. Son effet dans le bouillon de garance, 145. Est composée des parties membraneuses, cartilagineuses et tendineuses des animaux, XIII, 194. Autres

substances animales propres à en fournir, 195 et suiv. Tenacité de la colle de mâchoires de brochet, 198. Essais de M. Grenet pour en fournir avec les os, 199. Cuisson de colle d'os, 201. Cette opération produit une colle analogue à celle d'Angleterre, 203. Résultats des expériences sur la rature d'ivoire, 203. Moyen d'avoir des colles transparentes, 205. Observations sur la colle de poisson. Sa préparation, 206. Procédé pour la blanchir, 207. Préparation d'une gelée qui peut la remplacer, 207. Degré de chaleur nécessaire à l'eau pour dissoudre celle du commerce, XVIII, 36.

COLONNE dite de Pompée. Opinion du citoyen Dolomieu sur l'époque de son érection à Alexandrie, XXIX, 202.

COMBUSTION ( la ) n'est qu'une décomposition de l'air vital, VII, 65, 66. Les acides nitrique, muriatique oxygéné, même le sulfurique, agissent par combustion lorsqu'ils font passer les substances sur lesquelles ils agissent depuis le jaune jusqu'au noir, IX, 145.

— ( essai sur la ). Exposé des théories de la combustion, par mad. Fulhame, XXVI, 58. Objections qu'elle fait à celles de Stahl, de Lavoisier, 59, 60 et suiv. L'hydrogène de l'eau est, suivant mad. Fulhame, l'unique substance réductrice des corps oxygénés, et l'eau l'unique source de l'oxygène qui brûle les corps, 63. Réduction des métaux par le gaz hydrogène favorisée par l'eau, 64 et suiv. L'éther et l'alcool n'opèrent pas ces réductions sans l'aide de l'eau, 67, 68, 70, 71. Conclusion que madame Fulhame tire de ses expériences, 67, 71. Ré-

duction tentée par le soufre, 72. Manière dont l'eau agit dans ces expériences, 73, 74, 75, 81, 82, 83. Résultat des expériences faites avec le sulfure alkalin, 73. Réduction des métaux avec le charbon par la voie humide, 75. Couleurs qu'offre cette réduction, 76. Action de la lumière dans les réductions métalliques, 78, 79, 80. Réduction des métaux par les acides, 80. Comment elle s'opère, 81. De quelle manière s'opère l'oxygénation des corps combustibles, 82, 83, 84.

— du gaz hydrogène dans des vaisseaux clos. Voyez gazomètres.

— du phosphore. Voy. phosphore.

COMPOSÉS binaires, VII, 67.

COMPOSITION des sels. Pesanteur spécifique de l'acide muriatique le plus fort que l'on puisse préparer, XXV, 284. Degré de concentration auquel M. Kirwan a porté l'acide nitrique, 285. Quantités proportionnelles des acides absorbés par différentes bases, 289. Quantités proportionnelles des bases nécessaires à la saturation des différens acides pris pour échelle. Quantités proportionnelles des bases nécessaires à la saturation des acides les plus forts, 290. Parties constituantes de différens sels, 291. Moyen proposé par le cit. Guiton pour vérifier exactement les proportions des substances qui entrent dans la composition des sels, 292 et suiv.

CONCRÉTIONS. Examen des capsules surrénales d'un chat, qui ont été trouvées entièrement pétrifiées, XVI, 96. Opinion des physiciens sur les capsules surrénales des animaux, 98.

— arithmiques. Analyse d'une de ces concrétions pro-



venant d'un ulcère au pied d'un gouteux, a offert de l'urate de soude, XXX, 65.

- biliaires de forme ovoïde, de structure lamelleuse différent des pierres biliaires, III, 248 et suiv.
- pierreuses des poires. Comment elles ont été considérées par Duhamel, XVI, 105. Sont formées par une matière pierreuse confusément cristallisée, mélangée d'un peu de fécule amylicée, 108.
- salines; ne se trouvent qu'au bout de quelques années dans les huiles volatiles, IV, 203.
- urinaires. La matière particulière que M. Pearson en a obtenue a été, selon lui, regardée comme de peu d'importance par Schéele. Réponse du citoyen Fourcroy qui prouve au contraire que Schéele la regardoit comme le véritable acide du calcul, qui depuis a été nommé acide lithique, XXVII, 230. Expériences de M. Pearson sur deux calculs urinaires, 231 et suiv. La matière qu'il en a obtenue, selon lui, n'est point un acide; il regarde ce corps comme une espèce d'oxide animal, qu'il nomme oxide ourique; caractères qu'il assigne à cet oxide, 239. L'acide nitrique le décompose et le convertit en acide carbonique et en ammoniaque, 240, 241, 242. Résultats de ses expériences sur la portion de calcul non dissoluble dans l'alkali caustique, 244. Sur la portion sublimée, 246. Ses conclusions d'après cette dernière expérience, 246. Calculs urinaires et autres concrétions dans lesquels il a trouvé de l'oxide ourique qu'il croit ne point exister dans les calculs des hommes nourris de végétaux, 248, 249. Extrait des recherches de Schéele sur le bezoard ou pierre de la vessie, 249 et suiv.; qui,

selon lui , est composé d'un acide concret , 253. Le même acide , suivant cet auteur , se trouve en petite quantité dans toutes les urines. Substances qu'il a trouvées dans l'urine indépendamment de cet acide , 254. Résultats des expériences de Bergman sur les mêmes substances , 255 et suiv. Résultat des expériences du cit. Fourcroy sur les calculs urinaires et plusieurs autres concrétions , 261 et suiv. Caractères généraux qu'il a ajoutés à ceux donnés par Schéele aux concrétions urinaires , 262 , 263 , 264. La matière que ces concrétions contiennent diffère de toute autre substance animale. Substances avec lesquelles l'acide lithique se trouve quelquefois associé , 266 , 267. Altération que l'acide nitrique fait éprouver à l'acide lithique , 267. Observations du cit. Fourcroy sur les expériences de M. Péarson , 268. Interprétation inexacte donnée par ce dernier aux chimistes suédois et français. Ce que ces chimistes nomment acide lithique est la matière nommée par M. Péarson oxide ourique , 270. Preuves que le cit. Fourcroy donne d'après les expériences de M. Péarson , que ces deux substances ne sont qu'une même chose , 271 et suiv. Légère différence entre les résultats des expériences de M. Péarson et celles de Schéele , 274 , 277. Celles de ce premier n'offrent rien de nouveau , 278. Manière dont le cit. Fourcroy regarde les calculs urinaires , 285. Observation importante qu'il fait à ce sujet , 284. En quoi consiste la matière particulière des calculs urinaires humains , 285. Espérance du cit. Fourcroy , que ces travaux sur les concrétions pourront être un jour utiles à l'humanité , 288. In-

- vitation qu'il fait aux médecins, chirurgiens et naturalistes, 291 et suiv. Produit de l'analyse de trois espèces de calculs urinaires obtenus par le citoyen Guilon, présentés à l'institut national, 294. Description de ces trois calculs, 296 et suiv.
- qui se forment dans les huiles, voyez huiles volatiles. Propriété de la concrétion déposée par l'eau de canelle, XXI, 188.
- CONFERTA rivularis*. Coupée en morceaux et délayée dans l'eau, présente des globules ronds comme ceux de la matière verte, III, 270. Sa propriété, 271, 272.
- CONGELLATION. Effets de la congellation sur l'eau de la mer. Voy. eau de la mer.
- de l'eau, dépend de la disposition de ses molécules. IV, 246.
- CONNOISSANCES nécessaires à tout homme qui veut exercer quelque partie de l'art de guérir, XXII, 81, 82.
- CONSIDÉRATIONS phlogométriques, XXVIII, 77 et suiv.
- CONTREPOISONS. XXVIII, 251, 252.
- COQUILLES d'œuf. Poids de neuf de ces coquilles, XXIX, 5. Sont composées de carbonate, de phosphate de chaux et de gluten animal, 6. Source de la matière de ces coquilles, 12 et suiv.
- CORALINE (analyse de la). VIII, 308. Action de l'eau, 311. De l'acide musiatique, 311. De l'acide nitrique, 318. Résumé des principes de la coraline avec leurs proportions, 317.
- de Corse. Son analyse, IX, 83. Ses caractères, 83, 84. Action de l'eau froide sur la coraline, 84, 85, 86. Action de l'eau bouillante, 86, 88. Gélatine

extraite par la décoction. Son analyse, 89, 91. Résultat de l'analyse de la coralline, 94.

**CORNEENNE**, contient du carbone. Mise en contact avec l'oxygène de l'atmosphère exhale de l'acide carbonique, XXIX, 130, 131.

**CORPS**. Leur nature peut être altérée sans qu'ils changent de forme, V, 78. Les corps composés de la nature peuvent, selon M. Pearson, être décomposés par le calorique et la lumière, dans un état convenable de condensation, XXVII, 169. Noms des physiciens qui se sont occupés de connoître la pesanteur spécifique des corps solides, XXVIII, 3. Expériences du cit. Brisson à ce sujet, 4. Causes générales des difficultés qu'on éprouve à réduire les différens corps de la nature, qu'on soumet à l'analyse, à leurs principes constituans les plus simples, 189. Un corps oxidé est d'autant plus actif qu'il contient plus d'oxygène, 246. La fixité et la fusibilité des corps, suivant le cit. Fourcroy, ne sont que relatives. Objection de M. Carradori à ce sujet, XXIX, 93.

— (mouvement singulier de certains) sur l'eau. Cause de ce phénomène, selon M. Brugnatelli, XII, 53, 54.

— colorés, réfléchissent des rayons de lumière blanche, III, 137, 138, 139, 141. Les pierres, métaux et granits qui perdent une partie de leurs facettes par le poli, conservent cette faculté, 141 et suiv.

— colorés en rouge. Expériences qui prouvent que ces corps paroissent blancs ou blanchâtres lorsqu'on les regarde à travers un verre de couleur rouge,

X, 226. Pourquoi des verres bleus, verts et violets ne présentent point de semblables résultats, 231 et suiv. Autres expériences faites avec un verre coloré en rouge, au travers duquel les objets diversément colorés paroissent plus ou moins rouges, 233 et suiv. Expérience qui prouve que c'est à l'intensité de la lumière qu'on doit attribuer les phénomènes qui ont lieu dans cette expérience, 241 et suiv. Cause de l'affoiblissement des couleurs rouges lorsqu'on les regarde au travers d'un verre rouge, 250, 253.

- combustibles. Leur capacité, selon Crawford, est augmentée par l'oxigénation, V, 227. Leur division en trois classes, VII, 66, 67.
- huileux. Analogie de leur mouvement sur l'eau avec quelques autres mouvemens qu'on observe dans la nature, XXI, 269.
- humains. Leur décomposition dans la terre, V, 159. Faits intéressans qu'offrent leurs différentes parties décomposées, 162 et suiv. Parties qui subsistent le plus longtemps, 165. Leur changement de couleur, 171. Parties qui s'altèrent le plus promptement, 171, 178 et suiv. Gaz meurtrier qui s'en dégage à une certaine époque, dangereux aux hommes qui y sont exposés, 173 et suiv., 175 et suiv. Opinion sur les principes de ce gaz, 174, 175.
- non odorans, présentent, quand ils sont chauds, les mêmes phénomènes que les matières odorantes. Voy. corps odorans.
- odorans. Une substance odorante concrète mise sur une glace mouillée ou une soucoupe recouverte d'une légère couche d'eau, fait écarter l'eau sur-le-

tances qui entrent dans la composition de la couleur noire de Bain. Dans celle de la vraie couleur rouge, XXVIII, 210 et suiv. Couleurs employées par M. Wedgwood pour les différentes figures de ses faïences. Indication des matériaux, 330. Mélanges des couleurs, 331. Application du bronze sur les couleurs, 331. Application du bronze sur les biscuits qu'on ne peut pas exposer à un grand degré de chaleur, 332. Application du noir, 332.

— bleue, jaune et rouge, regardées comme formant toutes les couleurs par leur combinaison. Voy. opinion de Berthollet IX, 140, 141.

— humides, sont altérées par les rayons solaires, IV, 143.

— rouge du sang est le résultat de la dissolution du gaz oxygène avec le sang, selon Hassenfratz, IX, 262 à 274. Couleur brune ou noirâtre est le résultat de la combinaison de l'hydrogène et du carbone du sang avec l'oxygène qui y étoit dissous, selon Hassenfratz, 266 à 274.

COUPELLATION. Voy. manuel de l'essayeur.

COUPELLES. Leurs usages. Voy. manuel de l'essayeur.

CRAIE retirée des cendres obtenues de la combustion de l'extrait de quinquina, VIII, 148. Décompose le sulfate de soude, XIX, 62, 121.

— noire de Bareuth, analysée par M. Wiegleb, contient silice, alumine, terre ferrugineuse, carbone et eau, XXX, 13.

— lesquelles sont les plus propres à la nitrification, XX, 309, 321, 322.

CRAYONS. Matières qui entrent dans la composition des crayons artificiels, XX, 370. Rapport avant-

geux fait à l'Institut sur ceux du cit. Conté, 373 et suiv. Résultats des essais faits avec les quatre espèces de sa composition, 380. Substances qui entrent dans la composition de ceux de pâte de sanguine, XXX, 285. Procédé indiqué par le cit. Lomet pour leur fabrication, 286 et suiv. Proportions des substances au moyen desquelles on obtient des crayons de différentes qualités, 291.

— d'Espagne. Pierre qui se trouve avec l'amiante; composée d'alumine et de 6 à 7 pour 100 de charbon pur. Seroit, selon M. Proust, très-propre à entrer dans la composition de l'encre, XXV, 230.

CRÈME est épaisse dans le lait de vache, plus encore dans celui de chèvre et de brebis, mais moins abondante et plus fluide dans ceux de femme, d'anesse et de jument, VI, 194.

— Nouvelle, exigé plus de temps et de mouvement pour donner du beurre, VII, 169; En contact avec l'air, présente à sa surface des mucors et des bis-sus, 169.

— de Roquefort. Sa préparation, ses qualités, VI, 51.

— de tartre. Sel essentiel qu'on tire du raisin, XIV, 7.

CRISTAUX. Leur théorie fournit des caractères constants, III, 3, 27. Observation de leurs joints naturels, 4. Ont un noyau de forme invariable relativement à chaque espèce, 5. Coupes pour en découvrir le noyau ou la forme primitive, 6. Lois suivant lesquelles les molécules intégrantes se combinent pour produire les formes secondaires

— de roche. Revêtus d'une couche déliée de calcaire, V, 76. Substances qui se trouvent à la surface de l'eau renfermée dans les cavités de quelques uns de ces cristaux, XIX, 372.

— de roche ou quartz limpide, n'éprouve aucune fusion au feu le plus violent. Cause de l'arrondissement de ses angles et des signes de ramolissement qu'il donne au feu, selon Lavoisier. Pourquoi l'action du feu est plus sensible sur le quartz mélangé, XVI, 203. Ce qui donne lieu de croire au naturaliste Lamanon que le cristal de roche est, ainsi que le diamant, une substance combustible, 204. Observations du cit. Monge sur cet objet, 206.

**CROTIN** de brebis; son utilité dans le bain de garance, IV, 143.

**CRUCHES** rafraichissantes, ou alcarazas d'Espagne, XXV, 167. Description de ces cruches dont on croit devoir l'usage aux Maures, 168. Les Egyptiens font usage de vases de terre qui ont la même propriété et qui sont très-communs sur les côtes d'Afrique, 169. Cause du rafraichissement de l'eau qu'elles contiennent, 167, 169. Propriété d'une autre espèce d'alcarazas, 167, 169. Opinion du C. Salior sur la composition des alcarazas communes, 167, 169. Observations du cit. Guiton sur ces vases, 171.

**CRYSOCOLE.** Voy. bleu de montagne.

**CUIR.** Mémoire sur la question de trouver le moyen de le rendre imperméable à l'eau, X, 44 et suiv. Le cuir fort de vache, en bouillant dans l'eau après y avoir trempé, perd de ses dimensions, devient dur



dur et cassant, XVIII, 23. Couleur de l'eau. Résidu qu'on en obtient. Propriété de ce résidu, 23. Moyen de connoître si l'acide gallique est combiné avec le cuir par les opérations du tannage, 24. Différence du cuir vert au cuir tanné, 25. Comment on fait passer le cuir vert à l'état de cuir tanné. Méthodes principales employées pour la préparation des cuirs. 26 et suiv. Matières dont on fait usage pour cette préparation, 30, 32, 34, 35. Procédés pour tanner les cuirs avec avantage, 38 et suiv. Cuir d'œuvre. Sa préparation. Son usage, 43. Procédé pour corroyer le cuir, 44 et suiv. Expériences qui prouvent que toutes les espèces de cuirs absorbent plus ou moins d'eau, 48 à 52. Espèces les plus imperméables à l'eau. Ce qui contribue à leur donner cette qualité, 53, 57. Espèce la plus perméable, 56. Procédé pour rendre le cuir imperméable à l'eau par les opérations connues du corroiement, en y ajoutant le laminage et le graissement, 58 à 62.

CUIVRE. Moyen d'émailler sur ce métal, IX, 208, 209. Procédé du cit. Auguste pour le séparer de l'étain dans l'alliage du métal des cloches, 344. Sous quel état il décompose les sels neutres à base de soude, XIII, 28. Procédé économique du cit. Chaptal pour l'oxider, XXV, 323. Sa pesanteur et son volume spécifique lorsqu'il est travaillé ou fondu, XXVII, 104. Quantité d'oxigène qu'il absorbe en se dissolvant dans l'acide nitrique, XXVIII, 44. Sous quel état il est dans le sable vert du Pérou et dans le muriate natif du Chily, 221. Son action sur

les animaux dans son état métallique. Cause de sa propriété irritante et corrosive, 243.

— doublé d'argent. (Les ustenciles de cuisine) de MM. Tugot et Daumi dont la feuille d'argent a  $\frac{1}{180}$  de ligne d'épaisseur, résistent à l'action du vinaigre et de l'acide muriatique bouillant; résistent aussi à un feu vif, lors de la préparation des alimens; ont d'ailleurs beaucoup de solidité, et peuvent être employés en toute sécurité, sur-tout si l'épaisseur de l'argent étoit portée à  $\frac{1}{45}$  de ligne, VI, 136, 141.

CYANITE du mont St.-Gothard. Son analyse, VIII, 326.

CYANOMÈTRE. Sa description, son usage, X, 152.

#### D.

**D**ANCUS *carota*, Linn. Expérience sur la petite fleur rouge de l'ombelle de la carotte jaune, XXVI, 293.

DÉCOCTIONS des bois et des écorces jaunes ou rouges; couleurs successives qu'elles acquièrent par le contact de l'air, V, 87, 88. Ces couleurs peuvent être employées dans la peinture, 89.

DÉCOMPOSITION de plusieurs sels neutres par la chaux. Examen des expériences de Schéele sur ces décompositions. Sur celle des sels neutres par le fer. Par le zinc, XIII, 5 et suiv. 26 et suiv.

— chimiques, par triples affinités. Condition pour qu'elles se fassent complètement, XIII, 23.

— réciproque. Substances qui se décomposent à une température inférieure à zéro, et point à une température supérieure, XIII, 68.

**DÉCOUVERTES** chimiques (nouvelles) applicables à la physique animale, XXVIII, 230.

**DÉCREUSAGE.** Opération préliminaire et indispensable à la teinture du fil et du coton, XXI, 291.

**DÉCROISSEMENTS** (les) produisent toutes les formes secondaires des cristaux, III, 14.

**DÉPART** du cuivre d'avec l'étain. Expositions de divers procédés qui tendent à unir à l'étain la proportion d'oxygène nécessaire pour le brûler sans oxyder le cuivre, IX, 507 et suiv.

— du métal des cloches par les acides, IX, 328, 332.

**DÉSSICATION.** Son utilité dans chaque procédé pour la teinture avec la garance, IV, 155.

**DÉTONNATION.** Le mélange de la pierre infernale et le soufre frappé avec un marteau froid, produit des détonnations. Le même phénomène a lieu avec un mélange de cette pierre et de charbon, XXVII, 76, 79, 80. Observations de M. Brugnatelli et van Mons, sur les détonnations, 83. Procédé pour en opérer, 84. Manière dont le cit. van Mons croit que l'oxygène et le calorique agissent dans les détonnations, 333. Motif qui empêche M. Brugnatelli d'admettre la détonnation par le choc, XXIX, 187 et suiv. Détonnation violente produite par un mélange de soufre et de phosphore, attribuée par M. Mussin à l'expansion d'un gaz particulier, XXX, 7. — instantanée. Accident qui en a résulté, V, 272.

**DIABÈTE** sucré, considéré par M. Rollo comme une maladie de l'organe de la digestion et non des reins, XXIV, 175, XXVIII, 275. Action de la matière

sucrée qui se forme dans l'estomac sur les urines, 176. Traitement de cette maladie. Remèdes employés pour prévenir la formation de cette matière, 177. Quantité d'urine rendue chaque jour par un malade, 177, 184, 185. On obtient par l'évaporation de cette urine un extrait sucré qui, traité avec l'acide nitrique, donne de l'acide oxalique, 181. Résultat de l'examen comparatif du sang d'un diabète avec celui d'un homme sain, 182. Indication d'un acide animal inconnu, produit par l'action de l'acide nitrique sur l'extrait de cette urine, 182. Propriétés de cet acide qui se retrouve dans l'urine de sujets en santé, 184. Ne doit plus être considéré comme une maladie incurable, 188. Expériences qui prouvent l'utilité des remèdes employés dans le traitement de cette maladie, XXV, 37 à 50.

**DIAMANT.** Sa combustion, XI, 156. Description de la province du Brésil qui en contient, XV, 82. Les Paulistes découvrirent les mines qui existent dans cette province, 83. On trouve les diamans dans les croûtes des montagnes et les lits des rivières, attachés à une gangue, 85. Figure de ces diamans, 86. Comment se fait l'exploitation, 88. Laisse dans la classe des siliceux, par M. del Rio, XXI, 222. Rangé par M. Napione parmi les fossiles, XXIV, 194. Doutes du même auteur, sur sa nature combustible, 194. Brûlé par Lavoisier en vaisseaux clos, au moyen d'un verre ardent. Propriété du gaz qu'il a obtenu, XXV, 72. Brûlé par M. Tenant, au moyen du nitre, 73. Le gaz produit par cette combustion paroît composé des mêmes principes que

celui retiré des substances calcaires, 76. Note du citoyen Guiton, à ce sujet, 76. En quoi il diffère, suivant M. Humboldt, du charbon végétal, XXIX, 145.

DIAPHANOMÈTRE. Sa description, son usage, X, 153.

DICIONNAIRE de chimie de l'encyclopédie méthodique, commencé par le cit. Guiton, continué par le cit. Fourcroy, XXVIII, 59, 60. Le troisième volume dont le cit. Adet a fait un extrait, commence par le mot carbonate, et finit par le mot chimie, 61. Le cit. Fourcroy examine les propriétés communes des carbonates et passe à l'histoire de chacun de ces sels, 61. Le carbone, suivant cet auteur, ne doit pas être confondu avec le phlogistique de Stahl. Le caractère spécifique du carbone est de former de l'acide carbonique avec l'oxigène, 62. Après les détails qu'il donne des propriétés chimiques du carbure, il conclut qu'il est une des substances composées binaires qui se présente le plus dans les analyses chimiques, 63. Ensuite l'auteur examine la causticité qui dépend de la décomposition des matières animales, la causticité qui dépend de leur dissolution et celle qui dépend de leur combustion, 64. L'article cendres offre les différences qui existent entre les cendres des substances végétales et animales, 64, 65. A l'article cerveau il conclut, d'après ses expériences, qu'indépendamment de la pulpe animale, le cerveau est composé de chaux, d'ammoniaque et de soude, 66. Il fait observer, à l'article chaleur, que la chaleur n'est que la sensation que nous fait éprouver le calorique, 66. A

L'article charbon il présente tout ce qu'il importe de savoir sur son origine, son extraction, sa préparation, ses usages, 67. L'article chaux comprend tout ce qui est relatif à cette substance, 67. L'article cheveux renferme ce qu'on sait de leur analyse à feu nu, de leur usage en physique, la manière dont on peut les colorer, 68. Dans l'article chimie, l'auteur a présenté l'histoire de la science, 68 et suiv., 75.

**DIOSATIMÈTRE**, VII, 49.

**DISSOLUTION d'étain**. Son usage dans la teinture. Cause de la différence dans les effets, IX, 152, 153.

— de fer par les acides nitrique et muriatique, ne peuvent remplacer le sulfate de fer dans la composition de l'encre, XV, 157.

— métalliques, sont décomposées par les sulfites alcalins et terreux, et forment des sulfites métalliques, XXIV, 253, 263, 271, 285, 305.

**DONNU**. Fruit du palmier, qui est le cuchi de Théophraste, XXIX, 201.

**DOUBLE réfraction**. Substances qui possèdent, ainsi que le spath calcaire, la double réfraction, XVII, 142, 146, 150, 152. Manière d'observer la double réfraction du cristal de roche, 146. Substances que les physiiciens ont citées comme ayant la propriété de causer aux rayons de la lumière une double réfraction, 154.

**DUPPLICATEUR**, ou doubleur d'électricité. Description de cet instrument de John Read, XXIV, 327.

**DUVET** du fromage de Roquefort. Sa couleur, IV, 49, 56 et suiv.

## E.

**E**AU, est composée de 85 parties d'oxygène et de 15 d'hydrogène, II, 223. Est décomposée par la végétation, III, 62. Procédés des chimistes français pour en opérer la composition et la décomposition, 68 et suiv. Recueillie par Priestley par la combustion du gaz inflammable, n'étoit point acide, 79, 95 et suiv. La quantité obtenue est inférieure en poids aux gaz employés, 80, 100. Expériences sur sa formation, 66, 69, 70, 102. Peut se former à de très-hautes températures, 109. Ce qu'une livre à 60 degrés peut fondre de glace, 170. Purgée d'air et exposée à l'atmosphère, phénomène qu'elle présente, 171 et suiv. Sa vaporisation, 172 et suiv. Phénomène qu'elle présente, XXX, 334. Moyen de la conserver, 307. Est décomposée par la combinaison du phosphore et du soufre, IV, 14. Son action sur le carbonate de baryte, voy. carbonate de baryte. Son action à froid sur la garance, 147. Se refroidit sans se geler au-dessous de congélation, 100 et suiv. Le mouvement favorise sa congélation, 251. Se congèle par un froid subit, 244. Distillée se refroidit plus que l'eau commune sans se geler, 242. Mélangée d'un fluide élastique, ne peut s'abaisser au-dessous du terme de congélation sans geler, 232. Forme qu'elle prend lorsqu'elle est abandonnée par l'air, V, 29 et suiv. Son affinité pour l'air retarde sa chute, 31. Son union avec de certains corps, selon Crawford, augmente leur capacité, 227. Ce qu'est sa capacité à celle de la va-

peur aqueuse , 258. Sa décomposition par l'étincelle électrique , XXVI , 295. Procédé et appareil de MM. Sylvestre et Chappe , pour opérer avec facilité et abondamment cette décomposition , VI , 121 , 126. Découverte de sa composition , à qui elle est due , VII , 74. Sa vapeur , selon Priestley , est la base de toutes les espèces de gaz , 143. Sa composition , par les citoyens Fourcroy , Seguin et Vauquelin , avec le gaz oxygène retiré du muriate sur-oxygéné de potasse , et l'hydrogène retiré du zinc dissous dans l'acide vitriolique , n'a manifesté aucun signe d'acidité , 260 , 261. Sa dissolution par l'air , VIII , 74. Théorie de son évaporation , 75. Réflexions de M. Carradori , sur les expériences de M. van Troostwich et Deiman , sur sa décomposition , XII , 47 et suiv. Opinion de M. Fontana sur sa décomposition , 162. Pure , dissout moins de sel que l'eau saturée d'un autre sel , XIII , 96. Sa composition par combustion continue , par M. van Marum , XIV , 317 et suiv. Appareil dont il se sert , 313 à 323. N'est plus propre à la teinture lorsqu'elle a passé plusieurs jours dans un appartement échauffé , XV , 272. Expérience des cit. Lavoisier et Haüy , pour connoître la pesanteur d'un volume donné d'eau distillée , XVI , 272. Résultat , 274. Vaisseaux les plus propres à la conserver dans son état de pureté , XVIII , 89. Inconvéniens qui résultent de l'usage des vases de bois pour la conserver. Moyen d'y parer , 90. La poussière de charbon et l'acide sulfurique employés en même temps ont la propriété de la préserver de la corruption et de la purifier lorsqu'elle est corrompue , 91 et suiv. Pro-



cé, 93, et suiv. Selon Lavoisier, il s'en forme pendant l'inspiration, XXI, 227. Est décomposée par le contact des plantes, à l'aide des rayons solaires, 292. A la faculté d'absorber l'oxygène de l'air atmosphérique, XXIV, 217. Saturée d'acide sulfurique exposée à la température de 15+0, donne du gaz acide sulfurique, 238. Moyen du cit. Guiton d'en fournir presque sans frais pour les expériences chimiques, 310. Renfermée dans une boule de verre, sa congélation s'opère au moyen de l'éther, XXV, 167. Expériences de M. Rumford, qui lui prouvent que l'eau est un non conducteur absolu du calorique, 174. Contenue dans l'air atmosphérique est, suivant M. Schéele, l'unique cause de l'ignition du phosphore, XXVI, 85. Son action dans la réduction des métaux, 63, 64, 67, 68, 70, 71, 73, 74, 75, 81, 82, 83. Réflexions de M. Priestley sur sa décomposition. Réponse du citoyen Adet à ces réflexions, 304, 305. Réduite en vapeurs et poussée par des tubes rougis, suivant M. Wiegleb, se transforme en gaz azote en se combinant avec le calorique, 311, 313, 314, 318. Ce gaz ne peut, selon le même chimiste, être attribué à la pénétration de l'air extérieur, 313, 314. Résultat des expériences de MM. van Hauch et Achard avec différents tubes, 317. Expériences de MM. Deiman, Paest et autres, qui prouvent que la formation du gaz azote mêlé d'acide carbonique qu'ils ont obtenu est due à la pénétration de l'air extérieur dépouillé de son gaz oxygène, 331, 332, 334. Examen de sa décomposition au moyen de l'étincelle électrique, par M. Pearson, XXVII, 161.

Procédés pour l'opérer, 162. Appareils dont il faut se servir dans le cas de détonnations successives, 162. Quantité de gaz qu'il a obtenue de 1,600 décharges successives, 162. Paroît être décomposée par l'étincelle électrique avant que d'être dépouillée de l'air commun qu'elle contient, par l'effet du choc de l'étincelle, 163. Cas dans lequel l'addition de gaz nitreux donne naissance à des vapeurs d'acide nitrique, 164. Phénomène qui a lieu après avoir obtenu un demi-pouce cubique de gaz au moyen de décharges complètes, 164. Nature des gaz qui se dégagent par ces procédés, 165. Manière dont le feu électrique agit dans ces opérations, 166. Quantité de décharges nécessaires pour obtenir un pouce cubique de gaz de l'eau que l'on suppose décomposée, 167, 168. Ce qui a lieu lorsque l'étincelle électrique ou la plus petite portion de flamme se trouve en contact avec le gaz produit par la décomposition de l'eau, ou avec un mélange de gaz hydrogène et oxygène, 170, 171. Examen des preuves que fournissent à M. Péarson ses expériences sur la composition de l'eau et des gaz hydrogène et oxygène, 176 et suiv. Cause de sa décomposition lorsqu'on la met en contact avec le gaz nitreux, XXVIII, 152. Etant de tous les corps le plus oxygéné, pourquoi n'a-t-il qu'une action médicamenteuse très-foible? 244, 247. Manière dont le citoyen Wurzer explique sa prétendue conversion en gaz azote, XXIX, 226, 227. Quantité de gaz qu'il a formée dans l'appareil de cuivre qu'il a imaginé, 228. Il en a obtenu également en faisant passer de l'eau en vapeurs à travers des queues de pipes rougies,

229. MM. Duman, A. Paert et autres, en répétant les expériences de ce citoyen, dans un appareil semblable au sien, n'ont obtenu que de l'air atmosphérique, 230, 231, 232. Ces dernières expériences prouvent que le gaz obtenu par le cit. Wurzer, est dû à la pénétration de l'air dans les vaisseaux, 234. A la température de 10 degrés du thermomètre de Réaumur, fait baisser le mercure de 0.4, XXX, 337.

- bouillante. Sa température varie en raison de la pression de l'atmosphère. De la forme et nature des vases, X, 50, 51. Rapport entre l'augmentation de son volume et la quantité de sel de différentes natures qu'on y dissout, 58 et suiv.
- Température de celles de quelques lacs et de quelques rivières à différentes profondeurs, X, 149.
- trouble, se gèle au-dessous de zéro, IV, 233.
- de puits, se gèle au-dessous du terme de congélation, IV, 232. Résultats des observations faites par M. Blagden, sur les eaux de puits. Différence de température entre les eaux de deux puits d'une même maison, XXV, 81, 82.
- des puits et sources de la ville de Véronne. Substances qu'elles contiennent, XII, 147.
- aérées de Pougues, supportent 18 ou 20 degrés de froid sans se congeler, I, 84. Leur température constante, 84. Leur propriété. Leur pesanteur spécifique, 85. Substances qu'elles donnent par l'évaporation, 87 et suiv.
- aérées de St. Parize. Leur surface a gelé le 31 décembre 1788, I, 91. Leur odeur. Leur propriété.

- Leur pesanteur spécifique, 91, 92. Substances qu'elles donnent par l'évaporation, 94 et suiv.
- acidulée d'Asciano. Son analyse, XII, 95.
  - acidule de Doena-Sara. Analyse de ces eaux, par M. Hacquet; XVI, 211.
  - de Bagnières. Leur analyse, par Bayen. Substances qu'elles contiennent, XXIX, 27.
  - de Buxton. Leur analyse, X, 190.
  - de Caldas. D'une odeur sulfureuse, XXV, 180. Forme des dépôts de soufre où elle séjourne. Transforme en sulfate de chaux les marbres qu'elle touche; attaque le fer et noircit l'argent; contient un vingtième de son volume de gaz; décompose le savon, 181. Action de divers réactifs sur cette eau, 182, 183. Produits obtenus par son évaporation, 184.
  - de chaux, dissout un peu de carbonate de chaux, III, 68. Décompose la dissolution de tan, XX, 34. Très-bon réactif pour reconnoître les substances propres à tanner, 55.
  - de geyzer, en Islande. Voy. eau d'Islande.
  - hépatique. Ce réactif dans une dissolution combinée de plomb, de cuivre, de zinc et de fer, les sépare tous successivement, XXVIII, 215.
  - d'Islande. Leur odeur, XVI, 42. Action de l'eau de chaux sur ces eaux. Action de ces eaux sur les couleurs végétales, 43. odeur qu'elles répandent sur la fin de leur évaporation par la chaleur, 45. Couleur de la matière sèche qu'on obtient de l'eau du rykum. De l'eau du geyzer, 46. Leurs parties constituantes, 47. Phénomènes qui ont lieu dans les expériences pour connoître la quantité d'alkali

- qu'elles contiennent, 50 et suiv. Expériences faites pour déterminer la nature et la quantité de la matière terreuse, XVII, 113 et suiv. Action de la matière colorante du tournesol sur le sédiment de l'eau du rykum, 114. Substances qui contiennent ces eaux, 127.
- de Luce. Sa préparation, XXIV, 119. Essais infructueux de M. Nicholson, pour en faire d'après les procédés de Macquer, XXV, 70. Substances qu'il a employées dans la composition, 71. Procédé du cit. Chaptal, 72.
  - de Luchon. La grande quantité de soufre que ces eaux contiennent y est en dissolution au moment où elles sortent de la terre. On peut l'en séparer en ajoutant quelques gouttes d'acide nitrique à l'eau minérale pure, XXIX, 28. Déposent des flocons soyeux et gélatineux. Contractent de la blancheur dans les baignoires, 29. Donnent par l'évaporation du sulfate, du muriate et du carbonate de soude, 30. La matière pelliculaire qui se rassemble sur ces eaux pendant leur évaporation est une substance terreuse susceptible de se vitrifier, 30. Substances dont ces eaux sont composées, 31. Cause de la chaleur et de la couleur laiteuse de ces eaux, 31.
  - médicinales de St. Genis. Leur analyse, IV, 167. De Cartelletto-Adorno; leur analyse, 166.
  - de la mer. Sa dulcification par le moyen de congelations répétées. Par le même procédé on peut se procurer de l'eau très-pure avec de l'eau trouble; de l'eau ferrugineuse, de l'urine, du suc de fumier. Effet de la congélation sur l'eau colorée par la teinture de tournesol, et acidulée par l'acide sulfurique,

tinction des dissolutions métalliques en trois classes relativement à l'effet qu'elles produisent dans les eaux sulfureuses ; 165, 166. L'eau d'Enghien concentrée laisse appercevoir par l'ammoniaque et le muriate calcaire, le sulfate de magnésie qui n'étoit pas sensible auparavant, 167. La distillation de cette eau est un mauvais moyen d'en retirer tout le gaz hydrogène sulfuré. Phénomènes qui compliquent les résultats. Il se forme par l'ébullition un sulfure terreux qui n'existoit pas auparavant. L'évaporation au bain marie ne donne pas le même effet, 168, 170. Si le soufre reste mêlé au résidu des eaux, les principes fixes ne peuvent plus être appréciés exactement, 170, 171. En dessoufrant le résidu, la détermination des substances qui le composent est facile, 171, 172. Proportions de toutes celles qui entrent dans les eaux d'Enghien, 172, 173. Le soufre évaporé spontanément de ces eaux forme de l'acide sulfurique que l'on trouve sur la voute de la source. Le soufre déposé au fond ou à la surface des eaux est mêlé de carbonates calcaires et magnésiens devenus insolubles par le dégagement de l'acide carbonique libre, 173.

- sulfureuse de Lu en Montferrat. Son analyse, X, 43, 44.
- de Thuren. Son analyse, XI, 202.
- de son. Sert à préparer les peaux qui doivent être teintées en rouge ou en jaune, XXI, 242.
- de Vichi, ont une odeur d'œuf couvé et contiennent du soufre, XV, 330.
- de Wildung, près Cassel. Leur analyse, par M. Stucke.

- Stucke. Substances qu'elles contiennent, XII, 530, 331.
- propre à faire périr les insectes. Préparation de cette eau. Manière de s'en servir, XVII, 212.
  - anti-incendiaire. Son essai sur des matières combustibles, V, 142. N'est pas plus propre que l'eau à éteindre le feu dans les incendies, 145. Conservée dans des réservoirs à Tubing, XI, 212.
  - les plus propres aux arrosages des nitrières, XX, 328.
  - forte. Sa purification pour le départ de l'or, pour le touchau, XXX, 305, 306.
  - de-vie. Celle qui se fait à Bordeaux est rebrûlée avant d'être exportée pour l'Angleterre. Degré qu'elle doit avoir pour être marchande. Voy. vins.
  - de-vie de carottes. Procédé de M. van Mons pour l'obtenir, XII, 73. Quantité que M. Forster a obtenue de dix livres de ces racines, XVII, 222.
  - de-vie de grains. Distillée sur la poudre de charbon perd l'odeur fétide qu'elle contracte en séjournant sur des préparations anatomiques, XIII, 75. Est décolorée par cette poussière, XIV, 328.
- ECHELLES graphiques, XX, 239.
- ECORCE de cascarille. Son analyse; substance qu'elle contient, XXII, 219.
- d'orme ulcéré. Substances qu'elle contient, XXI, 43.
  - de saule blanc. Action de l'air atmosphérique sur sa couleur. Couleur que cette écorce fraîche communique à l'alcool dans lequel on la met infuser. Action des rayons solaires sur cette infusion. Matière qu'elle dépose, XXX, 271. Propriété de cette teinture alcoolique, 272. Action de plusieurs réac-

- tifs sur l'infusion de l'écorce dans l'eau distillée , 273 et suiv. Action de la décoction qu'on obtient de cette écorce après son infusion à froid, sur quelques substances animales et végétales, 176 et suiv. Résultat de son analyse, 179.
- EFFLORESCENCES des murs construits avec des pierres d'ardoises**, donnent à l'analyse un sel dont les parties constituantes sont du sulfate de manganèse mélangé de sulfate de chaux, X, 209.
- salines, peuvent servir à la fabrication du savon , XIX, 259. On en trouve proche des sources minérales, des terres et pierres qui couvrent les anciens bains des Romains, dans la vallée de Luchon, XXIX, 32. Celles qui avoisinent les sources contiennent du sulfate de chaux, d'alumine, de fer, et quelquefois de magnésie, 33.
- de sulfate de fer et d'alun. Cause de leur formation, XI, 273.
- EGRAGOPILES**. Pelottes de poils que certains animaux introduisent dans leur estomac, en se léchant, et qui s'y feutrent par les mouvemens de ce viscère, VI, 310.
- ELECTRICITÉ**. Description d'une machine qui sert à mesurer la force électrique, II, 5. Cause de la dissipation du fluide, 5, 6. Moyen d'y remédier, 6 et suiv. Conducteurs, leur usage, 11 et suiv. Manière dont le fluide est distribué sur la surface des globes au moment du contact, 18 et suiv. N'a aucune influence sur la végétation, III, 62. Cause de l'électricité différente que donnent certains corps en tombant sur la plaque d'un électromètre, selon M. l'abbé Vassalli, XII, 54, 55. Procédé du citoyen Volta pour rendre sensible, au moyen du duplica-



- teur, l'électricité qui est excitée par le simple contact réciproque de métaux différens, XXIX, 91. Le condensateur dont cet auteur se sert avec avantage, est un gant de toile cirée, 92.
- dite animale, XXIII, 276. Saveur acide excitée sur la langue par une liqueur alcaline, 276, 290. L'atouchement des conducteurs de première et seconde classe éveille le fluide électrique, 277. Cas où il n'y a pas de courant électrique, 279. Ce qui le détermine, 280. Moyen d'empêcher le concours électrique, 281. Conducteurs de la seconde classe, 284. Expériences faites sur une grenouille. Phénomènes qu'elles présentent, 291, 296, 298. Classification des conducteurs, 293, 294. Substances auxquelles l'auteur donne la préférence pour les expériences de comparaison, 298 et suiv. Expérience touchant le goût excité sur la langue par l'action de deux différens métaux, 301. Les conducteurs deviennent moteurs par des atouchemens hétérogènes, 304. Résultats des nouvelles expériences de l'auteur, 305 à 315.
- ELECTROMÈTRE.** Son usage, XII, 54.
- ELECTRUM** des anciens, ou platine, XI, 63. Voyez platine.
- ELÉMENS** primitifs des végétaux. Hydrogène, carbone et oxigène, XXI, 292.
- EMAIL.** Ce que c'est, IX, 193. Deux classes d'émaux, les opaques et les transparens, 194. Emaux colorés, principes de leurs couleurs, 195.
- EMANATIONS** des corps odorans. Moyens de les rendre sensibles à la vue, XXI, 254 et suiv. Phénomène curieux qui a lieu en présentant une huile animale

rectifiée à du gaz acide muriatique oxigéné, à l'action duquel on avoit exposé diverses substances, XXVII, 218.

**EMERAUDE.** Conformité que le cit. Haüy a trouvée entre cette pierre et le béril, XXVI, 156. Différence de ses parties constituantes d'avec celles du béril, 168. Contient la nouvelle terre trouvée par le cit. Vauquelin dans le béril dont elle ne diffère que par la partie colorante, 168, 175.

— du Pérou. Plin en comptoit douze espèces, XXIII, 68. Réduite en poudre et séchée augmente de poids. Son analyse, 69. Ses parties constituantes, 71. Différence entre le résultat de cette analyse et celui obtenu par Bergmann, 72. Découverte faite en France d'une pierre cristallisée comme l'émeraude du Pérou dont elle ne diffère que par son opacité et sa couleur, 73. Son analyse a produit à M. Klaproth, de la silice, de l'alumine, de l'oxide de fer, XXVI, 259. Analysée par le cit. Vauquelin, a donné de la silice, de l'alumine, de la glucine, de la chaux et de l'oxide de chrome, 264. Est composée des mêmes principes que le béril, à l'exception de la matière colorante, 265.

**ENCRE.** On en obtient une très noire en ajoutant de la gomme arabique au mélange d'une dissolution de sulfate de fer et d'acide gallique, XII, 296. La noix de galle et le sulfate de fer en forment la base, XV, 115. Sa couleur devient plus foncée par l'addition d'une décoction de bois d'Inde, 134, 135. Le sulfate de cuivre rembrunit et assure sa couleur, 136. La gomme la défend de l'accès de l'air et lui donne du luisant, 138. Le sucre la rend

- difficile à sécher, 139. L'alun et l'acétite de cuivre doivent être exclus de sa composition, 137, 140. L'eau est le fluide le plus propre à sa composition, 143 Proportions des substances qui la composent, 143 et suiv. Manière d'opérer sa préparation, 150. Sa composition, 151. Sa conservation, 153. Effets de la chaux sur l'encre, 155. Substances végétales substituées infructueusement à la noix de galle, dans sa composition, 156. Essai sur plusieurs dissolutions de fer, pour remplacer le sulfate; résultats, 157. Les anciens faisoient entrer le charbon dans sa composition. M. Proust croit que le crayon d'Espagne y seroit très-propre, XXV, 230.
- de la Chine. Sa préparation, XII, 172.
  - noire ayant une odeur de rose. Procédé de Vogler pour l'obtenir, VI, 41.
  - de sympathie, III, 296. L'acide benzoïque en fournit une visible en jaune, par le contact du gaz nitreux et de l'acide nitreux fumant, VI, 33, 34. Nouvelles espèces, par M. Brugnatelli, XXVI, 293, 295.
- ENDUIT** propre à conserver les vaisseaux de verre, XXIII, 77.
- ENGALLAGE.** Rend la couleur de garance solide, IV, 154. Précautions à prendre après l'engallage du coton destiné à être teint en rouge de garance, XXVI, 255.
- ENGRAIS.** Manière dont ils agissent sur les terres, XI, 280, 284 et suiv. Pourquoi les plantes crucifères prennent un mauvais goût dans un terrain formé par des boues et des matières fécales, 291. Plantes qui demandent un sol bien fumé, 292. Ac-

tion mécanique des engrais, 293. Utilité de la marne, 295. Terre qu'il faudroit ajouter au sol de la Champagne crayeuse pour la rendre propre à la culture, 297. Manière dont les cendres agissent comme engrais, 297 et suiv. Utilité de la chaux dans certaines circonstances, 299. Méthode des Arabes pour améliorer leurs terres, 300. Moyen d'empêcher les sécrétions animales d'être nuisibles aux plantes, 301. Les matières fécales sont un engrais avantageux pour certaines terres, 303. Combinaison savonneuse qui forme un excellent engrais, 306.

ENUMÉRATION des substances sur lesquelles on a fait nouvellement des découvertes, XXI, 306, 307.

EPINEVINETTE. Irritabilité des étamines de cette plante, XXIX, 179.

EPONGE, traitée par l'acide nitrique donne une substance nouvelle qui se trouve combinée avec l'amer de la chair de bœuf. Voyez amer de la chair de bœuf.

ERRATA des annales de chimie de Brest, XIV, 104 et suiv.

ESPRIT de citron. Procédé de M. Kasteleyn pour l'obtenir, XIII, 72. Phénomène qu'offre cette liqueur, occasionné par le froid, 73. Procédé employé par M. Kels, pour purifier les substances qui ont acquis une odeur et un goût désagréables, 74.

— de sel ammoniac vineux. Remarque de M. Hahnemann sur sa préparation, XXVI, 292.

— de sel dulcifié. Nouvelle manière de le préparer, par M. van Mons, XXVI, 298.

- de vin. Moyen de faire flotter sur sa surface des gouttes massives de ce liquide, V, 32.
- de vinaigre dulcifié. Méthode pour le préparer, XXVI, 299.

ESSAIS sur le pouvoir réfringent de divers mélanges et dissolutions, XXIII, 176. Mélanges qui jouissent de cette propriété, 176.

- d'or (rapport sur l'art d'), par MM. Hellot, Macquer et Tillet, VI, 64. Exposé des sujets, 64, 68. Elémens qui influent sur le résultat définitif des essais, 63, 69. Expériences pour déterminer le degré de chacune de ces causes. 1°. De la proportion de l'argent à allier avec l'or, 70, 71; 2°. de la quantité d'acide nitrique employée au départ, 71, 73; 3°. de la concentration de l'acide dans le départ et la reprise, 74, 75; 4°. du rapport du départ à la reprise et de la nécessité de celle-ci, 76, 77; 5°. de la durée de l'ébullition dans le départ et la reprise, 77, 79. Résultats généraux des expériences annoncées, 79, 80. Nécessité d'un procédé uniforme et régulier pour les essais d'or. Description de ce procédé, 80, 85.

— pyrométrique; XXVI, 225. Rapport de ce qu'est la transmission de la chaleur à travers le sable, à la transmission à travers le charbon, 227. Les réductions de métaux ne peuvent s'opérer dans le charbon, 230.

- sur la teinture. Expériences de M. Haussman sur les dissolutions d'étain par les acides nitro-muriatique, sulfurique, acéteux, et par la potasse, XXX, 16. Ses procédés pour obtenir des oxides colorés. Avantages qu'on retire de ces oxides, 16. D'où

proviennent les différentes espèces de couleurs et de nuances qu'on peut obtenir à volonté, 17, 20. Moyen de prévenir la formation du précipité de la dissolution d'étain, 18. Cause de la solidité et de l'éclat des couleurs de ces oxides, 21. Acides dont les précipités formés par leur union avec l'oxide d'étain, ne décolorent pas l'infusion de cochenille, 21. L'eau contribue à la combinaison de l'oxide d'étain avec les substances colorantes, 21, 22. Précautions à prendre avant d'appliquer, soit à la planche, soit au pinceau la dissolution d'acétite d'étain que l'auteur propose d'employer comme mordant, 22, 25. La dissolution muriatique d'étain substituée à la dissolution acétique, augmente l'intensité des couleurs, et affaiblit le coton ou le lin. Moyen de parer à cet inconvénient, 24. Procédé pour obtenir des oxides d'étain colorés solides. Procédé pour obtenir une dissolution alcaline des oxides colorés, 25. Moyen de rendre ces oxides applicables soit à la planche soit au pinceau, 26. Procédé pour obtenir des nuances de couleurs variables à l'infini, 27. Singularités que présentent quelques oxides d'étain colorés, 28.

**ETAIN.** Ce métal exploité en Saxe ne contient point d'arsenic, suivent M. Leonhardy. Celui de Suède, au contraire, en tient une assez grande quantité, mais il ne paroît pas qu'il soit nuisible dans les ustensiles de cuisine qui en sont faits, VI, 45. Procédé de Dizé et Jeannety pour séparer l'étain allié au cuivre dans le métal des clothes, IX, 346, 347. Enlève l'oxigène à l'acide phosphorique vitreux avec la plus grande facilité. Est des métaux celui

qui retient dans sa combinaison la plus grande quantité de phosphore. Donne lieu à plusieurs phénomènes lorsqu'on le traite avec le verre phosphorique, XIII, 117. Par sa combinaison avec le soufre dans des proportions différentes, donne du sulfure d'étain et de l'or musif, ou *oxide d'étain sulfuré*, XIII, 280, 282. Expériences pour former l'or musif. Proportions des substances qui entrent dans cette combinaison, 281 à 286. Moyen de tirer parti des opérations manquées, dont le résultat est de l'étain sulfuré, 286 et suiv. Procédé pour sulfurer l'étain. Description de l'étain sulfuré par ce procédé, 286 et suiv. Substances dont le mélange avec l'étain sulfuré donne de l'or musif, 290 et suiv. Production de gaz acide carbonique et de gaz hydrogène sulfuré par la distillation d'un mélange d'or musif et de poudre de charbon, 303. Propriétés du gaz acide carbonique, 304. Manière dont l'or musif et l'étain se comportent dans l'acide muriatique, 305. Vaisseaux propres aux expériences. Manière de s'en servir, 307 et suiv. Dans quels cas il y a explosion et rupture de vaisseaux, 291, 309. Traité avec l'acide nitrique étendu d'eau, donne de l'oxide d'étain et du nitrate d'ammoniaque, XXIV, 128. Epaisseur des feuilles de ce métal qui servent à l'étamage des glaces, 167. Foiblement oxidé est précipité par les hydrosulfures et se combine avec l'hydrogène sulfuré. Très-oxidé lui enlève sa base, XXV, 260. Sa pesanteur spécifique et son volume spécifique fondu ou écroui, XXVII, 104. Son action sur la dissolution de muriate de cobalt, XXVIII, 105. Dissous dans un acide nitrique très-affoibli et à froid,

prend un degré d'oxigénation différent de celui qu'il prend dans un acide concentré, ou si l'on emploie la chaleur, 213. Ce qui arrive dans le premier cas, 213. Pendant sa dissolution dans l'acide muriatique il s'élève de l'hydrogène très-fétide surtout s'il contient de l'arsenic, 215. Enlève au fer l'excès d'oxigène qui le rend rouge, 216 et suiv. Communique au suc de la fleur de la violette une belle nuance bleue. Restitue la couleur bleue à un sirop passé au vert, XXX, 185. Opinion du citoyen Berthollet sur ce phénomène, 186. Son action sur la matière colorante des sucs végétaux, 187, 188, 197.

**ETHER.** En contact avec l'air atmosphérique, phénomènes qu'il présente, VIII, 77. Procédé de M. Schröder pour s'en procurer, XIV, 97. Sa propriété lorsqu'il est mêlé avec le muriate suroxigéné de potasse, XXI, 238. Théorie de sa formation, par M. Goettling, XXIII, 81. Opinion de plusieurs physiiciens modernes sur la manière dont il se forme, 203, 214. On l'obtient par le secours de la chaleur de parties égales d'acide sulfurique concentré et d'alcool. Spontanément de deux parties d'acide et d'une d'alcool, 204, 207, 208. Procédé pour la première combinaison, 205. Est de l'alcool, plus de l'hydrogène et de l'oxigène, 210. Par l'acide sulfurique concentré, dissout le phosphore. Voyez phosphore. Sa préparation par l'acide muriatique oxigéné, XXVI, 299. Par l'acide acéteux, 300. Se gèle et se cristallise très-régulièrement à 35 deg.—o. XXIX, 289.



- acéteux, obtenu par M. Fuacks, d'après le procédé de M. de la Planche, XIV, 215.
- martial. Procédé pour l'obtenir, XXIX, 222.
- muriatique. Procédé de M. Schröder pour l'obtenir, XII, 158.
- nitreux. Moyen économique de le préparer, IV, 295. Combinaison de l'acide nitrique et de l'alcool, XXII, 144. Diffère des autres éthers par sa volatilité, sa couleur, sa saveur, 144. Différens procédés pour l'obtenir, 144 et suiv. Celui qui se sépare spontanément est très-gazeux, 145, 146. Sa couleur jaune est due à l'huile qui se forme en même temps que lui, 147, 148, 149. D'où elle provient 150 et suiv. Moyen d'obtenir le gaz qu'il contient, 153. Effet de ce gaz, 154. A quoi est attribuée sa présence dans l'éther, 155. L'éther doit sa volatilité au gaz, 155. Phénomènes de l'éther, relatifs à son emploi comme médicament, 156, 157. Son inflammation par l'acide sulfurique, XXIX, 328.
- nitrique. Entre dans la composition du sirop de Belet, XXX, 176. Traité à la manière de Schéele, par M. Huisenkamp, pour y démontrer la présence de l'acide sulfurique, en a obtenu des cristaux d'acide oxalique, 202. Conséquence que cet auteur tire de ce résultat, 203.
- sulfurique, retiré du vinsigre concentré par le procédé de M. Lowitz, X, 216, 217. Pris comme préservatif contre le mal de mer. Effets qu'il produit, XVIII, 280. Cause de la petite quantité qu'on obtient lorsqu'on le prépare en été, XXIII, 80. exposé à l'action d'un froid artificiel à la tempéra-

ture de 30 ou 25—0. Dans le premier cas, se prend en masse blanche formée de cristaux, dans le deuxième, forme des cristaux en lames brillantes semblables au muriate suroxygéné de potasse, XXIX, 287. Sa combustion, 328.

**ÉTHIOPS antimonial.** Proposition du cit. Van Mons de le faire par la précipitation de l'hydrosulfure alcalin d'antimoine par le nitrate de mercure, XXX, 205, 206. Employé comme médicament on en a obtenu de bons effets, 207.

— **martial ou oxide noir.** Combinaison du fer avec l'oxygène, I, 28. Voy. fer. Procédé du cit. Vauquelin pour en fabriquer en quelques minutes XXVIII, 254. Procédé de M. Fabroni pour le préparer, XXX, 220. Phénomènes qui accompagnent cette préparation, 221.

**ÉTINCELLE électrique.** Suivant M. Pearson contient du feu. N'est que le feu dans une de ses manières d'être, XXVII, 166. Manière dont le feu électrique agit dans la décomposition de l'eau, 166, 167. Ce qui arrive lorsque l'étincelle électrique se trouve en contact avec le gaz produit par la décomposition de l'eau ou avec un mélange de gaz hydrogène et oxygène, 170, 171.

**EUDIOMETREZ.** Le premier a été construit par M. Priestley sur le principe que le gaz nitreux absorbe le gaz oxygène. Il a été successivement perfectionné par MM. Fontana, Ingenhouz, Landriani, Brezé et Magellan, IX, 295 et suiv. Fondé sur l'absorption du gaz oxygène par le phosphore. Procédé du citoyen Séguin pour déterminer la proportion du gaz oxygène avec le gaz azote par la

combustion du phosphore, 297 et suiv. Sa définition, 293. Description de l'eudiomètre atmosphérique du citoyen Reboul; XIII, 39. Combustibles qui ne sont point propres aux expériences, 40. Le phosphore doit être préféré. Manière de construire cet instrument de nouvelle invention, 41. Moyen de le rendre applicable à l'examen de tous les fluides aériformes, 46. Description d'un nouvel eudiomètre, XXII, 247.

— de Volta. Son usage, XII, 63.

**EUPHORBIE.** Différence qui existe entre le suc retiré de ses tiges par la pression et celui retiré par incision, XXI, 284. Action des acides sulfurique, muriatique oxigéné, et de l'alcool sur le suc obtenu par incision, 285. Caractères que présente le précipité de ce suc traité par l'acide muriatique oxigéné. Ses propriétés, 286.

**EXCRÉMENS** de poule ne contiennent presque que du phosphate de chaux, XXIX, 5. Différence qui existe entre les excréments de la poule et ceux du coq, 7, 8, 9. Cause de cette différence, 10, 13. Ceux du coq sont recouverts d'une matière blanche qui ne se voit sur ceux de la poule que lorsqu'elle ne pond pas, 14. Propriétés de cette matière. Ses caractères. Est un véritable albumen ou blanc d'œuf coagulé et desséché par l'air, 14, 15. Substances obtenues des excréments d'une poule nourrie d'avoine, comparées à celles produites par l'avoine brûlée; en quoi elles diffèrent, 16, 20, 24, 26.

**EXPÉRIENCES** faites par M. Jurine sur les fluides élastiques contenus dans le canal intestinal d'un homme mort, XI, 163 et suiv.

— comparatives sur la baryte et la strontiane, XXI, 138 et suiv.

**EXTRAIT** du compte rendu au corps législatif des travaux faits par l'Institut national, XX, 282. D'un message adressé par le directoire au conseil des cinq-cents, 294.

— de quinquina. Sa combustion, VIII, 146.

— de l'ouvrage de M. Kirwan sur le phlogistique et la composition des acides, VII, 194. Son opinion sur les combinaisons des gaz hydrogène et oxygène, 200. Sur la formation des métaux, 201. De l'acide vitriolique, 203. L'acide sulfurique, 203. L'acide nitreux, 204 et suiv. L'acide muriatique, explication qu'il donne de la conversion de l'acide muriatique oxygéné en acide muriatique, 210 et suiv. De la formation de l'acide saccharin, 212 et suiv. De la calcination, de la réduction des métaux et de la formation de l'air fixe, 215 et suiv. De la dissolution des métaux, 219 et suiv. Résumé de son système, analyse de ses argumens par le citoyen Morveau, 222 et suiv. Notes du citoyen Adet, 228 et suiv. Réponses de plusieurs académiciens français aux objections de M. Kirwan, 196 et suiv., 200, 203, 205 et suiv., 213 et suiv..

— de différens ouvrages. Recherches chimiques pour porter le labourage au plus haut degré de perfection, par M. Ruckert, XI, 108. Recherches physico-chimiques sur le feu, par M. Loreuz, 109. Élémens de chimie-technique et économique, par M. Succow, 110. Élémens de métallurgie, par M. Scopoli, 111.

— de lettres orographiques sur la transilvanie et ses

- environs, XII, 96. Des remarques sur le phlogistique, 99. D'un ouvrage de M. Kunsmuller, 101. Du journal de physique de M. Gren, 103. De l'almanach ou manuel des chimistes, 105. De l'introduction à la chimie par M. Weigel, 107. De l'histoire de la naissance de la chimie, etc., par M. Wiegleb, 108. Du dictionnaire de chimie, par Léonardi, 110. Du manuel systématique de chimie, par M. Gren, 111. De l'analyse chimique des calculs des animaux et des hommes, 112.
- de différens ouvrages du journal de Crell, 317.
  - du huitième cahier des annales de chimie de Crell, XVI, 228. Du neuvième cahier des annales de Crell, 222. Des dixième, onzième et douzième cahiers des annales de Crell, XVII, 216. Des annales de Crell, XIX, 355, 366. Suite de l'extrait des annales de chimie de van Crell, année 1797, XXVIII, 76.
  - d'une lettre de Londres, VII, 246.
  - et annonces de différens ouvrages qui ont paru en Allemagne, VIII, 223, 328.
  - de l'orictographie de M. Ferber, X, 163. De lettres des savans étrangers, XXII, 109.
  - du traité élémentaire de chimie de Lavoisier, II, 226.
  - des végétaux ne sont pas un savon. Dissous dans l'eau absorbent l'oxigène et deviennent insolubles. L'acide muriatique oxigéné convertit promptement les extraits en une substance indissoluble dans l'eau, mais bien dans l'alcool et les alkalis, VI, 180.

## F.

**F**ARINE. Détonnation d'un magasin de farine, IV, 173.

— de montagne. Terre découverte par M. Fabroni dans les environs de Sienne, avec laquelle il fabrique des briques qui surnagent l'eau; cette terre donne à l'analyse de la silice, de la magnésie, de l'alumine, de la chaux et de l'eau, XX, 388.

**FAUDES.** Meules de charbon. Procédé de M. Illmann pour les refroidir promptement, XXX, 12.

**FÉE** Morgan, ou apparition de figures bizarres dans la mer et dans l'air près du phare de Messine, XXV, 80.

**FÉCULES** donnent du sucre par la fermentation, XXV, 39.

— de Pindigo. Couleur qu'elle prend par le contact de l'air, V, 86 87.

— du pastel. Couleur qu'elle prend par le contact de l'air, V, 86, 87.

**FÉCONDATIONS** artificielles tentées infructueusement sur des salamandres, des carpes et des chiens, XII, 87. Expériences faites avec succès à Césène sur des chiens et des poissons. Procédé, 315.

**FELD-SPATH** chatoyant, II, 306. **ROUGE**, parties qui le composent, 307. **BLANC**, *ibid.*

— verd de Sibérie; substances qui le composent, XXX, 106.

**FENU** grec; effets de sa semence dans le mordant pour la teinture avec la garance, IV, 116. Dans le bouillon de garance, 145.

**FER**;

**FER**; sa combustion dans l'air vital, I, 19. Procédé pour l'opérer, 20 et suiv. Ce qui a lieu pendant son inflammation, 22. Moyen de s'assurer du poids qu'il acquiert par la combustion, 23 et suiv. Sa combustion dans l'air commun offre les mêmes phénomènes que dans l'air vital, 26 et suiv. Par sa combinaison avec l'oxygène il se convertit en éthiops martial, 28. L'éthiops peut se former sans dégagement de chaleur et de lumière, 28, 29. Se dissout dans l'eau pure sans l'addition d'aucun acide, 222, 224. Poids qu'il acquiert en brûlant dans l'air vital, III, 76. Quantité de carbure de fer que contient le fer forgé, 98. Passage du fer à l'état d'acier, VII, 30. Est regardé par quelques chimistes comme la cause de toutes les couleurs des substances végétales et animales, IX, 140. Usage de ses dissolutions dans la teinture, 193, 194. S'oxide en décomposant les sels neutres à base de soude, XIII, 27. Attire avidement l'oxygène de l'eau, et ne s'altère pas sensiblement dans l'air atmosphérique ou le gaz oxygène pur, XIV, 307. En se brûlant perd ses propriétés métalliques, XIX, 13. Son état dans les mines. En contact avec le charbon à une haute chaleur lui cède son oxygène, 14. Circonstances qui influent sur les qualités du fer, 17. Procédés suivis en Carinthie pour l'obtenir de la fonte, 24. Comment à l'épreuve on le distingue de l'acier, 41. Décompose le sulfate de soude, XIX, 91. Termes extrêmes de son union avec l'oxygène, XXIII, 85. Oxydé à  $\frac{27}{100}$  forme avec l'acide sulfurique le sulfate de fer vert, à  $\frac{48}{100}$ , le sulfate de fer rouge, 86. L'espèce qu'on travaille à Bombay

appelée Wootz , n'est malléable qu'à un certain degré d'ignition , durcit par la trempe comme l'acier , prend un très-beau poli , contient de l'oxide de fer , combiné avec les acides et l'eau , donne autant de carbone que l'acier et moins d'hydrogène , XXIII , 146 et suiv. Son affinage suivant M. Volkmar ne peut se faire complètement que par le manganèse , XXIV , 172. A l'état métallique forme avec le soufre un sulfure noir , et à l'état d'oxide des sulfures dont les propriétés sont différentes , XXV , 255. Selon M. Priestley celui qui a servi à la prétendue décomposition de l'eau ou le finery cinder diffère des oxides qui contiennent de l'oxygène. Réponse du cit. Adet à ce sujet , XXVI , 304 , 305. Procédé de M. Heldebrandt pour le séparer de la terre-argileuse par le moyen de l'acide nitreux , XXVII , 89. Pesanteur spécifique et volume spécifique du ferécroni , XXVII , 104. Le carbone , suivant diverses proportions le constitue en état de fonte blanche , de fonte grise et d'acier , XXVIII , 20. Quantité de charbon nécessaire pour le faire passer à ces différens états , 24. Son affinité pour le carbone , 25 , 26. Un cinquième de fonte le rend acier , 27. Qualité du fer qui résulte du mélange de l'oxide de fer noir avec le charbon , 27. Son changement en un acier qui soutient la comparaison avec l'acier fondu anglais au moyen du carbonate de chaux et de l'argile cuite. Observation ce sujet , 28 et suiv. 33 , 34 , 36. Moyen de le garantir de l'action de l'air et de l'eau en substituant aux deux moyens connus , l'enduit huileux et l'étamure , le goudron ordinaire appliqué à une certaine épaisseur , et cou-



- vert de feuilles d'étain, 90, 91. En poudre très-fine détruit la causticité des sels métalliques, cuivreux, mercuriaux et arsenicaux en leur enlevant l'oxygène qui les rend caustiques, 251. Moyens proposés par le citoyen Levavasseur pour remédier à la trop grande dureté des fers acieureux, XXX, 158. Son action sur le suc coloré de la prune rouge, 189, 190, 197.
- amphitrigone. Mine de fer à 24 faces, *Daub. Ses caractères géométriques*, XVII, 283.
  - hépatique. Sa formation, V, 78.
  - minéralisé par l'acide nitrique, I, 195.
  - natif, découvert au milieu d'une plaine de l'Amérique méridionale, V, 149. Opinion sur la cause de son existence dans ce lieu, 152.
  - rhomboïdal. Mine de fer lenticulaire, *Daubent. Ses caractères géométriques*, XVII, 267. Où se trouvent ces cristaux, 268.
  - spathique de Clausthal au Hartz. Son analyse par M. Liuck, IX, 99.
  - syntactique. Ses caractères géométriques, XVII, 269. Se trouve à Fremont dans les Vosges, 270.
- FERMENTATION. Son action sur les fromages de Roquefort, IV, 51. Degré de chaleur nécessaire à la fermentation. Phénomènes qui ont lieu pendant la fermentation du sucre, du jus de fruits mûrs et de la mall, XIV, 76 et suiv.
- acéteuse, est l'acidification du vin, II, 240.
- FERNAMBOUC (couleur du bois de), fixée sur le linge et le coton. Procédé avantageux de Bogler pour cet objet, VI, 17, 18.
- FER, détruit sans cesse l'air qui le nourrit, XXIV,

152. Moyen du citoyen Guiton d'en fournir presque sans frais pour les expériences chimiques, 310. Peut être regardé comme composé de calorique et de lumière, XXVII, 166. Sa présence ne diminue en aucune manière la fertilité d'un terrain, XXVIII, 209. Rôle qu'il a joué sous le nom de phlogistique, 238.
- FEUILLES des végétaux exhalent de l'air vital, V, 83.
- FEUTRAGE. Son mécanisme. Contexture des cheveux, des poils, de la laine. Leur disposition au feutrage. Circonstances de cette opération. Nécessité que les brins ou poils soient courbes naturellement, ou rendus tels par le *secrétage*, VI, 300, 307. Espèce de fourrure faite aux chapeaux feutrés par des poils rectilignes, 308. Le foulage des étoffes produit une espèce de feutrage, 309, 310. Les égragopiles sont des poils feutrés dans l'estomac des animaux, 310.
- FIBRE nerveuse des animaux; son stimulus le plus fort, XXII, 65. Moyen de lui enlever et de lui rendre son irritabilité, 66. Action de l'acide muriatique oxigéné, des alkalis, des acides communs sur la fibre nerveuse, 67. Des acides minéraux sur les muscles, 68. Effet de la solution de potasse sur le cœur d'une grenouille, 69. De sulfate de potasse sur les nerfs, 69 et suiv.
- du sang (effet que produit sur la), le gaz acide muriatique oxigéné, XXI, 290, 291.
- FIEL de bœuf; son effet dans le bouillon de garance, IV, 145.
- FIGURE; considérée comme caractère des minéraux,

- elle est, ou commune, ou particulière, ou régulière, IX, 182 et suiv.
- raisonnantes de Chladui, XXVI, 117, 223.
- FIL; ne peut recevoir la teinture de garance s'il n'a été imprégné d'un mordant, IV, 112. Doit être rincé en sortant du mordant, 141. Son blanchiment par l'acide muriatique oxigéné, voy. toiles.
- FIXITÉ des couleurs à quoi elle tient, IX, 146.
- Moyen de la constater, 151.
- FLURS; produisent de l'acide carbonique, même au soleil, III, 59.
- de l'ombelle de la carote; son usage dans la teinture, 295.
- de sel ammoniac exposées au soleil y prennent une couleur orange très-foncée qu'elles perdent à l'ombre, elles conservent cette couleur lorsqu'on les enferme dans une phiole, XXX, 205.
- FLUATS de chaux. Ses cristaux ont pour noyau un octaèdre régulier, III, 6. Son usage dans la préparation du ciment, IV, 279. Trouvé dans la terre de marmaroch, VIII, 13.
- FLUIDES aériformes. On estime leur pesanteur par leurs volumes, I, 256. Température à laquelle les chimistes français ont déterminé le poids d'un volume donné de différens gaz, 257. Résultat des recherches faites par M. Deluc sur les différences que produit l'air plus ou moins raréfié sur les mesures des hauteurs que donne l'élévation du mercure dans le baromètre, 257. Dilatation qu'un degré de chaleur au-delà du soixante-sixième degré du thermomètre de Farenheit fait éprouver à l'air, suivant M. le général Roi. Autre proportion indiquée par

**FLUX** propre à l'essai des mines de plomb. Sa composition, IV, 288.

— des savoniers, dont on se sert pour précipiter l'alun de la lessive, n'est, le plus souvent, que du muriate de potasse, XXIV, 198.

**FOIE** humain desséché donne à l'analyse une huile conpressible, III, 123 et suiv. Substance qu'on en retire a les propriétés du gras, voy. gras.

— de raie. Expériences sur ce foie, X, 193 et suiv. Expérience sur le parenchyme du foie. Substance qu'il contient, 198, 199. Expérience sur l'huile obtenue du foie dans les expériences précédentes, 199. Pellicule qui se forme sur l'huile au moyen de l'insulfation. Phénomène qu'elle présente après cette action, 200.

**FONDANS** salins. Usage des alkalis et sels neutres dans les verreries, IX, 238 et suiv.

**FONTES.** Ce qu'on entend par *fonte* dans les verreries. Manière de conduire les fontes, temps de la fonte, IX, 291 et suiv.

— est une combinaison de fer, d'oxygène et de carbone. Son passage à l'état d'acier, VII, 29, 30, 31. Degré de tenacité que doivent avoir les fontes pour être employées à faire des canons, 106, 107. Obtenues avec le *coak* ont plus de tenacité que celles faites au charbon de bois, 108. Différence qui existe entre la fonte blanche et la fonte grise, XIX, 15. Cette dernière est la seule propre à donner de l'acier. En quoi consiste la conversion de la fonte en acier, 18. Procédé pour la réduire en plaques ou feuillets, 26. Qualité de celle qui résulte de la combinaison du fer avec une petite

quantité de verre, XXVIII, 25. L'addition du charbon au verre dans une certaine proportion change le résultat de cette combinaison et donne un acier qui a toutes les propriétés de l'acier fondu, 25.

**FOSSES d'aisances** (dissertation sur les) par une commission de l'académie des sciences. Usage des peuples anciens pour l'évacuation des immondices dans les grandes villes, VI, 87, 89. Ce qui se pratiquoit à cet égard il y a 200 ans à Paris, et aujourd'hui à Constantinople, 89. Obligation aux propriétaires de maisons d'avoir chez eux des fosses d'aisances ou latrines, 90. L'exécution de cette disposition fut longue à obtenir, 90, 92. Divers moyens prescrits par la police pour la vidange des fosses, 92, 93. Privilège d'exploitation accordé à M. Pargarde d'après l'avis de l'académie, 93, 94. Procédé et privilège de la compagnie du ventilateur, 94, 96. Comment on supplée à l'insuffisance du ventilateur, 96, 97. Abus qui firent rendre toutes libertés aux vidangeurs, 97, 98. Pompes *antiméphitiques*, 98. Rétablissement du privilège de la compagnie du ventilateur, 98, 99. Perfectionnements à la méthode de Viot, 99, 103. Avantages et inconvéniens de l'usage des pompes, 103, 104. Changement dans la construction des fosses qui diminue les difficultés, 104, 105. Pompes servant à renouveler l'air des fosses, 105, 106. Objections contre ce moyen, 106. Propositions d'employer la paille enflammée pour le renouvellement de l'air, 107. Méphitisme des fosses, connu sous le nom de *plomb*. Comment il se manifeste, 107,

108. Tinettes; leur usage, 109. Maladies occasionnées à Metz par la mauvaise construction des latrines, 112, 113. Moyen de faire les vidanges avec célérité et propreté, 113, 114. Exécuté à Londres, et à Montpellier, 115. Autre moyen proposé, 116, 117. Conclusions des commissaires de l'académie, 117, 120.

**FOSSILES.** Leur classification par M. Napione, XXIV, 193. Nouveaux fossiles trouvés dans les environs d'Aschaffenburg; XXVI, 51. Analysés par M. Klaproth contiennent l'un de l'oxide de fer et de l'oxide de titane, l'autre de l'oxide de titane mêlé à un peu d'oxide de manganèse, 53. Description d'un de ces fossiles qui indique les pôles sans être magnétique, 51, 54. Analysé par M. Crell, 55. Plusieurs oxides métalliques se trouvent joints aux terres qui composent les fossiles terreux auxquels ils communiquent leurs couleurs, XXX, 86.

— (nouveau) du cabinet de M. Abich, dont l'origine est ignorée. Son analyse par Westrumb, VI, 27, 28.

— de voran d'un bleu de smalt, XXI. Description de ce fossile, 144. Ses parties composantes, 146. Avec quelles substances on le trouve, comment il se comporte au feu, 147. Contient peu de fer, 149.

**FOUILLES.** Matières trouvées en fouillant dans les maisons de la ville de la Torre del Greco, XXII, 92.

**FOULAGE** des étoffes dégraisse les laines, en facilite la filature et feutre en partie les étoffes, VI, 308, 310.

- FOURS de fusion.** Moyen de les construire pour les verreries, IX, 125 et suiv.
- FOURNEAU chimique.** Sa description, X, 217.
- à réverbères. Avantage de s'en servir pour les fontes de fer, VII, 106.
- FOYERS.** Construction de foyers propres à la combustion des végétaux dont on veut obtenir le salin, XIX, 197.
- FOXIGÈNE.** Nom donné à l'azote par M. Brugnatelli, XXVI, 217, 335.
- FRACTURE** (la) des cristaux découvre leur forme primitive, III, 4. Est une espèce d'analyse même pour les corps non cristallisés, 27.
- FRIMATS**, V, 50.
- FRIITE.** Le but de la fritte dans les verreries, IX, 219 et suiv. Moyen de l'exécuter, 251.
- FROMAGE.** Les acides en le coagulant du lait en dissolvent une partie. Son attraction pour quelques acides, VII, 173.
- de Roquefort. Leur fabrication, IV, 31 et suiv. Sont faits avec du lait de brebis et de chèvre, 35. Non suffisamment exprimés s'échauffent et deviennent de mauvaise qualité, 42. Leur salaison, 48, 51. Manière de les transporter, 50. Caractères de leur bonne qualité, 50. Leur bonté dépend des premières opérations de la fabrication, 37, 38. Leur blancheur dépend du lait de chèvre, leur consistance du lait de brebis, 36. On les sonde avec une espèce de tarière pour juger de leur qualité, 50.
- FROID artificiel.** Moyen de le produire, IV, 94, XXII, 297. D'une manière économique pendant l'été, 98. L'alkali de la potasse caustique est de

tous les alkalis celui qui en produit le plus, XXII, 301. Parmi les acides ; l'acide muriatique, 301. La neige et le sel par leur mélange avec le mercure le solidifient, 302. Tentatives infructueuses pour obtenir un très-grand froid par le mélange des acides avec la neige, 303. D'où dépend le succès des expériences, 305. Degré de froid obtenu par la potasse cristallisée. Par le muriate de chaux, 309. Le mélange en proportions inégales de la neige ou glace pilée, du muriate de soude, l'ammoniaque et le nitrate de soude fait descendre le thermomètre de zéro à 23°. Un mélange d'acide nitrique et de neige refroidi à 11° fait congeler le mercure ou produit un froid de 40° avec l'acide sulfurique affaibli mêlé à l'acide nitrique et la neige lorsque le mélange est refroidi à 20°. Un mélange de nitrate d'ammoniaque, de nitrate de soude et d'eau refroidi à 7° fait baisser le thermomètre à 17°. Le phosphate de soude mêlé à l'acide nitrique fait baisser le thermomètre de 7° à 2°, XXIII, 145. Conditions pour que ces résultats aient lieu, 145. Degrés nécessaires pour opérer la congélation de différens liquides, XXIX, 281, 282, 284, 285, 287, 288. Effet que produit sur la peau un mélange de muriate de chaux et de neige refroidi à 40°, 285. Quantités nécessaires de neige et de muriate de chaux pour produire un froid artificiel, de 48, 75 degrés du thermomètre centigrade, 290. Degré de froid obtenu d'un mélange de potasse et de neige, 291. Résultat du procédé employé pour éprouver l'effet du refroidissement sur le gaz ammoniacal, 291, 292, 297. Quantités de neige et



de muriate de soude nécessaires pour produire un froid de 20° à 21°, 293. Proportion de ce mélange pour obtenir le plus grand froid, 274. Procédé du citoyen van Mons pour préparer un mélange composé de muriate de chaux et de soude caustique, au moyen duquel il obtient un froid de 53 degrés, 299. Effet que produit ce froid sur les liquides, les solutions salines et sur quelques métaux, 300. Refroidissement obtenu par M. Brugnatelli, d'un mélange de muriate de chaux et de neige, 326.

—subit. Son effet sur la congélation de l'eau, IV, 244.

FROMENT, contient du gluten et de l'alumine, III, 259.

FULMINATIONS. Manière d'en produire de très-bruyantes avec divers corps, par le moyen du phosphore, XXVII, 72 et suiv.

FUMÉE, est, suivant M. Francklin, plus pesante que l'air atmosphérique, III, 278. Est de l'air rendu visible par de l'eau dissoute dans l'air, et abandonnée par l'air refroidi, V, 7, 45. Pourquoi il s'en élève au-dessus des rivières, 8, 43, au-dessus de la surface des grands animaux pendant l'hiver, 9, 43.

## G.

GALLATE de fer, est soluble dans les acides, XXV, 229.

GALLES blanches, servent au tannage des peaux rouges, XXI, 248. Servent également à préparer les peaux destinées à être teintes en jaune, 249, 250.

GALÈNE. Voy. sulfure de plomb.

vers luisans. Ce que pèse 100 pouces cubiques de ce gaz. Quantité absorbée par 10 grains d'eau, XIV, 154. Manière dont il agit sur les substances végétales et animales, XXIX, 318.

— acide muriatique oxigéné; sa formation, II, 153, 164, 167. Sa dissolution, 154. Manière dont M. Westrumb l'a préparé, VI, 242. Son action sur les poumons, 243. Sa dissolution dans l'eau. N'est pas pur dans le fluide obtenu de la distillation du manganèse avec l'acide muriatique, 244. Cristallise par son accumulation dans l'eau, ou s'y congèle par le froid. Opinion de l'auteur sur sa nature, 245, 246. Entretient la combustion du phosphore, 246, 247. Phénomènes qui accompagnent l'inflammation du phosphore et d'autres substances dans ce gaz, 247, 249, 250. Substances qu'il décompose, 248. Son action sur quelques autres substances, 252 et suiv. La réunion du carbonate d'ammoniaque, l'ammoniaque en liqueur et d'un métal y produit une forte détonation, 263, 264. Conditions pour que le charbon de hêtre s'y enflamme, 265. Réfutation de quelques points de la doctrine de M. Westrumb sur les effets du gaz acide muriatique oxigéné, 266, 274. Obtenu du mélange de l'acide nitrique et de l'acide muriatique à la même couleur et les mêmes propriétés que celui qu'on obtient de l'oxide de manganèse, XI, 10. Expériences sur la chaleur qu'il produit avec plusieurs substances, XIII, 221, 222. Procédé de M. Pickel pour reconnoître la chaleur qui se dégage de la combinaison de ce gaz avec diverses substances, XV, 97, 98. Transforme en gélatine

gélatine plusieurs substances animales, XXIII, 81. Une trop grande quantité reçue dans la gorge, la trachée artère donne une maladie qui offre tous les symptômes d'un rhume violent, XXVIII, 256, 257. En contact avec des substances animales perd ses caractères d'oxigénation et repasse à l'état d'acide muriatique, 258. Employé comme médicament sur une femme atteinte d'un cancer a occasionné une douleur violente au moment du contact sur la plaie, 262.

- acide nitreux, nuisible aux vers luisans, voy. vers luisans. Est décomposé par les sulfures lorsqu'ils sont humectés d'eau, XIV, 296.
- acide sulfureux nuisible aux vers luisans, voy. vers luisans. Est produit par le mélange du mercure coulant et de l'acide sulfurique concentré, chauffé jusqu'à l'ébullition, X, 297. Se combine avec l'acide sulfurique concentré refroidi par un mélange de sel et de glace, XXIV, 240. Mêlé avec le gaz nitreux n'éprouve ni ne lui fait éprouver aucun changement, 241. En contact avec le gaz acide muriatique oxigéné, ces deux gaz deviennent liquides et perdent leur odeur, 242. N'est décomposé par le gaz hydrogène que mêlé en proportions inégales et en passant dans un tube rouge, 242. En contact avec le gaz hydrogène phosphoré, ces deux gaz perdent leur fluidité élastique, 244. Est décomposé par le gaz hydrogène sulfuré, 245. Par le charbon rouge, 246. Phénomène que présente son action sur la potasse, 254.

- ammoniaque, est décomposé par le gaz acide muriatique oxigéné, IV, 255. Est un des fluides lo

plus dilatable. Voy. fluides aëriiformes. Son volume augmente de près du double au moyen de l'étincelle électrique, VII, 74. Contient, suivant Priestley, du phlogistique ou gaz azote, 140. Moyen de le réduire à la forme concrète. Sa pesanteur comparée à celle du gaz acide carbonique, XIV, 201. Effet du refroidissement sur le gaz, XXIX, 291, 292, 297.

— atmosphérique. Résultat de son analyse faite par les deux moyens du gaz nitreux et du sulfure de potasse, XXVII, 145, 147. Proportions de ses parties composantes, 145.

— azote est dégagé des matières animales qui contiennent de l'azote, par l'acide nitrique et la chaleur de l'atmosphère, I, 40. Matières animales qui en donnent le plus, 41, 42. Les substances animales qui contiennent le plus d'azote contiennent aussi plus d'ammoniaque, 43, 44. Odeur du gaz obtenu par l'acide nitrique, 44. Son action délétère sur les animaux vivans, 44. Procédé de Schéele pour l'obtenir pur de l'air atmosphérique, 47. La vessie natatoire de la carpe en contient, 47. Nouveau procédé pour l'obtenir pur, 49, 50. Augmente peu en volume par la chaleur à 20 degrés. Son augmentation progressive de 60 à 80 degrés est énorme. Voy. fluides aëriiformes. Passe, suivant M. Ingenhouz, à l'état de gaz acide carbonique, par la végétation, III, 61. Existe en quantité dans l'oxide de manganèse, 72, IV, 252. Est attiré par l'oxide de plomb, 74. Son affinité avec le phosphore, XXI, 214. Sa propriété, 215. Prétendue combustion dans le gaz, 289, 194. Inspiré dans la phtysie pulmonaire, suc-

- lès qu'on en obtient, 315. Diminue les douleurs occasionnées par les blessures, XXII, 215. Obtenu par M. Goetting, par le passage de l'eau à travers des tubes de terre à pipes rougis, XXIII, 78. Celui qui résulte de la décomposition de l'atmosphère contient très-souvent une portion d'oxigène qui ne peut lui être enlevée par aucune affinité de bases acidifiables, XXVII, 145. Dégagement extraordinaire qui s'en fait dans une expérience, 221. L'auteur tire pour conclusion de ce fait, que l'eau est la base de ce gaz, 222. Est décomposé, selon M. Deluc, par l'air de l'atmosphère, et précipité en eau forme la pluie, 224. Différence qui, suivant M. Brugnatelli, existe entre ce gaz et le gaz nitreux, XXIX, 186. Obtenu par M. Wurzer, par la prétendue conversion de l'eau en ce fluide. Voy. eau.
- hépatique animal. Couleur qu'il communique à la graisse récente. Son action sur les fibres musculaires. Effets qui résultent de son union avec l'ammoniaque contenu dans la liqueur qui s'écoule du cancer ouvert, XXIX, 214.
  - hydrogène, laissé pendant trois ans dans une cloche renversée dans l'eau, sans avoir éprouvé aucune altération, I, 193. Sa dilatation par la chaleur comparée à celle de l'air commun, 264. Voy. fluides aéroformes. Fonce la verdure des végétaux, III, 57. Suit Ingénhouz, passe à l'état de gaz acide carbonique par la végétation, 61. Est fortement retenu par le charbon; 79. Rendu détonnant par les vers luisans, voy. vers luisans, IV.
  - hydrogène des marais, dépose une matière noire sur les feuilles des arbres, 166. Sa combinaison avec

le gaz oxigène diminue la capacité de ce dernier, V, 231. Diminue également la capacité du sang artériel, 231. Son absorption par le sang artériel, 266. Est permanent sur l'eau. Expérience qui confirme cette vérité déjà reconnue par M. Hassenfratz; contredite par M. Delamiètherie, VI, 158, 160. Obtenu par Priestley, en faisant chauffer du fer dans l'acide carbonique, VII, 136. Différentes sources qui le produisent, suivant le même auteur, 136. Sa combustion dans des vaisseaux clos, VIII, 230, IX, 30. L'eau produite par la combustion n'étoit pas acide; pourquoi, 30 et suiv. Quantité d'eau qu'on peut obtenir sans interrompre la combustion, 49. Enlève au sang sa couleur vermeille, selon Hamilton et Priestley, 261. Sa détonation avec le gaz oxigène. Principe de l'eudiomètre de Volta, 296. En passant lentement dans un tube de fer rougi contenant du soufre bouillant, ne prend aucune des propriétés du gaz hydrogène sulfuré, XIV, 297. Rend le phosphore lumineux et combustible dans le gaz oxigène à une température basse, XXI, 215. Obtenu par l'acier dissous dans l'acide sulfurique étendu d'eau. Voy. acier. Pur, mêlé dans l'air commun est, suivant M. Ingenhouz, un doux somnifère, XXII, 215. Dissout le phosphore, voy. phosphore. Son action dans la réduction des métaux, XXVI, 65 et suivant. Recueilli dans les mines, s'est trouvé mêlé d'azote, XXVII, 143. Est, selon M. Pearson, composé de même que le gaz oxigène, d'une substance pondérable et d'une autre substance non pondérable qu'on peut en séparer sous l'état de feu ou de flamme, 166. Découverte d'une

- nouvelle espèce qu'on nomme asphaltique, XII, 315.
- hydrogène carboné, mêlé à l'air commun, effets qu'il produit sur ceux qui le respirent, XXII, 215. Produit par une combinaison d'acide sulfurique et d'alcool. Voy. gaz oléfiant. Augmente de volume par l'étincelle électrique, XXIX, 114. Cause de cette augmentation, XXV, 175, 176. Conservé sur l'eau est toujours mêlé avec plus de gaz azote que celui conservé sur le mercure, 176. Dilaté par l'étincelle électrique, exige pour être entièrement brûlé plus de gaz oxygène qu'avant sa dilatation, XXIX, 114. D'où provient le gaz hydrogène qui se dégage pendant l'électrisation du gaz qui a servi aux expériences de M. Austin, 115, 119, 123. N'éprouve point par l'électrisation un déchet de carbone, 117 et suiv. Cause de la grande dilatation qu'a éprouvée celui sur lequel M. Austin a opéré, 119, 120, 124.
  - hydrogène carboné de l'alcool. Diffère du gaz hydrogène carboné de l'éther, par sa flamme et sa pesanteur spécifique, XXI, 60, 61. Quantité de carbone et d'hydrogène qu'il contient, 61.
  - hydrogène phosphoré, s'allume dans le gaz acide muriatique oxygéné, IV, 254. Obtenue par un mélange de chaux éteinte à l'air, de phosphore et d'eau. Procédé, X, 20, 21. Dans quel cas il repasse à l'état de gaz hydrogène simple, 23. Accident que peut occasionner son mélange avec l'air vital, si on le fait imprudemment, 23, 24. Produit par le mélange du phosphore d'étain et du muriate de mercure corrosif, XIII, 120. Sa combustion dans l'air vital, XXI, 203.

- hydrogène phosphoreux. Flamme qu'il produit par son passage dans l'air vital, XXI, 202.
- hydrogène phosphoré dégagé de l'eau par la combinaison du phosphore et du soufre, IV, 14. Ses propriétés, XXV, 271.
- hydrogène sulfuré dégagé de l'eau par la combinaison du phosphore et du soufre, IV, 14. Existe en quantité dans les eaux d'Enghien. Se décompose par l'évaporation spontanée de ces eaux; par leur distillation ou ébullition. Par les acides nitrique et muriatique oxygéné. Par plusieurs dissolutions métalliques. Voy. eaux sulfureuses d'Enghien. Est contenu dans le gaz acide carbonique obtenu de la distillation d'un mélange d'oxide d'étain sulfuré et de poudre de charbon, XIII, 303. Procédé pour en obtenir de très-pur en grande quantité, XIV, 298. Est dissous et non décomposé par les alkalis, 299. L'eau dans ces expériences favorise sa dissolution, 300. Phénomènes que présente son mélange avec le gaz ammoniacque, 301 et suiv. On n'obtient point ce fluide des sulfures caustiques par la chaleur seule. Propriété du gaz que donnent les carbonates de potasse et de soude. Moyen d'en séparer le gaz acide carbonique qui s'y trouve mêlé, 303, 304. Mêlé avec le gaz oxygène, comment il en opère la destruction, 305, 309. Opinion de M. Deiman et autres, sur la combinaison de ces deux fluides, 312. Ne peut quitter les alkalis dans lesquels il est dissous, que par le moyen d'un acide, 308. Retient ses propriétés dans la dissolution alkaline, 309. Est absorbé par la potasse et la soude, XXV, 234. N'est point décomposé par l'air vital, par le gaz



oxigène, 249. Il s'en dégage des dissolutions des substances animales, 272. Mis en contact avec la magnésie forme avec elle un hydro-sulfure soluble. Ne contracte aucune union avec l'alumine, XXVIII, 115.

- inflammable, retiré de l'éther et de l'alcool ne donne point d'huile par le gaz acide muriatique oxigéné. Procédé pour l'obtenir, XXI, 56, 57, 58. Sa pesanteur spécifique, 59. Preuve de la présence de l'hydrogène et du carbone dans le gaz, 60. Nom qui lui a été donné, 60. Ce qu'il contient de carbone et d'hydrogène, 61.
- muriatique oxigéné. Propriété qu'il acquiert par l'exposition de l'acide acétueux dans son atmosphère, I, 72. Entretient mieux la flamme que l'air atmosphérique, IV, 251. Sert à la combustion du phosphore, 253. Allume le gaz hydrogène phosphoré, 254. Décompose le gaz ammoniac, 255.
- nitreux. Son volume augmente par la chaleur, depuis zéro jusqu'à 60 degrés, de 60 à 80. Son expansion n'est plus dans la même proportion. Voy. fluides aëriiformes. Est produit en faisant passer de l'ammoniac en vapeurs à travers un tube recourbé et rempli d'oxide de manganèse, IV, 15. Découverte de sa formation par l'union chimique de l'azote avec l'oxigène, due à M. Cavendish, XXII, 96. Se décompose facilement, 151, 155; n'est pas une des parties essentielles de l'éther nitreux, 156. Soupçonné être une dissolution d'acide nitreux dans le gaz azote. Ce qui confirme cette opinion, XXIV, 171. Diffère de l'acide nitreux par la proportion des quantités d'azote et d'oxigène qu'il con-

tient, XXVIII, 123. Moyen pour connoître la quantité de gaz nitreux requise pour saturer une partie d'oxigène, 123, 124, 155. Proportion trouvée par Lavoisier, 125, 126. Auteurs qui ont indiqué cette proportion, 125. Ce que 200 parties de gaz nitreux, suivant Priestley, absorbent d'air vital, 125. Moyen d'avoir des résultats propres à servir de base au calcul eudiométrique, 126. Résultats des expériences faites par M. Humboldt, dans le tube eudiométrique, comparés à ceux obtenus des expériences faites dans un cylindre d'un plus grand diamètre, 127, 128, 179. Quantité de gaz nitreux nécessaire pour saturer deux mesures d'air vital, suivant M. Ingenhouze, 129. Variations qu'on éprouve dans les expériences faites avec un acide nitrique plus ou moins étendu d'eau, 132. Moyen d'obtenir un gaz nitreux uniforme. Causes qui le rendent inégal dans sa propriété absorbante, 133 et suiv. Moyen de s'assurer de ce qu'il contient d'azote, 135, 136. Manière dont agit le sulfate de fer dans l'analyse de ce gaz. Phénomène qu'il présente, 136, 137, 140, 177. Moyen de déterminer la quantité de substances gazeuses hétérogènes mêlées au gaz nitreux, 137 et suiv. Le gaz acide muriatique oxigéné fait connoître, de même que le sulfate de fer, la quantité d'azote qu'il contient, 141 et suiv. Manière de le former. M. Humboldt n'a jamais pu en obtenir sans mélange d'azote. Sa préparation pour l'analyse exacte de l'atmosphère, 146, 147. Obtenu des acides forts en général est plus azoté que celui des acides foibles, 148. Est absorbé et en partie décomposé par l'eau, 149, 156.

- En contact avec l'oxygène, phénomène qu'il offre, 149, 150. Mis en contact avec de l'eau distillée, il se forme du nitrate d'ammoniaque par une décomposition de l'eau, 152; 178. Cause des différences qu'il offre avec l'eau distillée et avec l'eau de puits, 153 et suiv. Tableau des expériences faites avec des parties de gaz oxygène et nitreux, 159. Résultat de l'analyse de l'air vital destiné par le citoyen Guiton pour la combustion d'un diamant, 161. Tableau des expériences faites avec des parties égales de gaz nitreux et d'air atmosphérique, 167. Quantité de gaz nitreux nécessaire pour saturer un centième d'oxygène, 169, 173, 177. Phénomène qui a lieu lorsque dans le tube eudiométrique on mêle 300 parties de gaz nitreux à 100 parties d'air atmosphérique, 171. Table d'analyse. Formule d'après laquelle cette table est construite, 175, 176. Quantité d'azote que contient le gaz nitreux le plus propre aux expériences chimiques, 178. Cause et effets de sa dissolubilité dans la solution de sulfate de fer, 181, 186 et suiv. Expériences de Mayow, au moyen de laquelle il en a obtenu, XXIX, 71 et suiv. Son absorption dans l'acide du nitre, 75 et suiv. Différence qui, suivant M. Brugnatelli, existe entre ce gaz et le gaz azote, 186. Résultats de ses expériences sur ce gaz avec le phosphore, 186, 187.
- nitreux éthérisé. Comment est composé celui des chimistes d'Amsterdam, XXIII, 80.
  - nitrique; est totalement condensé par l'acide muriatique oxygéné, XXIV, 171.
  - oléifiant, n'est altéré ni absorbé par son séjour sur

l'eau, XXI, 49. Moyen de l'obtenir, 49. Phénomènes qui ont lieu pendant sa production, 51. L'ammoniacque et les commotions électriques augmentent son volume, 52, 58. Action du gaz muriatique oxygéné sur ce gaz, 53. Son huile, 54. Preuve qu'il contient de l'hydrogène et du carbone, 55. Sa pesanteur spécifique, 68. L'argile contribue à sa formation, 57, 58. Réfutation de cette assertion, 69. Quantité de carbone et d'hydrogène qu'il contient, 61. Perd la propriété de former de l'huile, 58, 64. Essais faits sur ce gaz. Résultats, 65 et suiv. Gaz inflammable qui se dégage d'une combinaison d'alcool et d'acide sulfurique concentré, après la formation de l'éther, de l'huile douce de vin, de l'eau et de l'acide acétueux, pourquoi ce nom lui a été donné par les chimistes hollandais, XXIII, 205. Paroit être de l'huile de vin moins de l'oxygène et plus de calorique, 213.

— oxygène a plus d'affinité avec le gaz hydrogène qu'avec le gaz azote, III, 66. Le plus pur est fourni par le muriate oxygéné de potasse, 72. Est cause de la couleur des corps, voy. couleur. Ses bons effets dans la phtysie pulmonaire, IV, 21 et suiv. Dans l'asthme humide, dangereux dans l'asthme sec, 23. Retiré de l'oxide rouge de mercure entraîne et dissout de l'oxide de mercure, 23 et suiv. L'usage du gaz oxygène précipite la marche de la phtysie quoiqu'il paroisse apporter un peu de soulagement à cette maladie, 83 et suiv. Respiré par un animal lui donne une maladie inflammatoire, 89. Fait naître dans les poumons trois fois plus de chaleur que l'air atmosphérique, 88.

Utile dans différentes maladies , 91. Son action sur les corps combustibles , V , 21. Sa capacité est diminuée par sa combinaison avec le gaz hydrogène , 231. Procédé pour l'obtenir pur par le muriate oxygéné de potasse , VIII , 267. Donne au sang veineux la couleur du sang artériel , IX , 261. Respiré dans les éruptions cutanées et les ulcères rebelles. Succès qu'on en obtient , XXI , 314 , 315. Dissout le phosphore à une température moyenne , voy. phosphore. Trouvé dans la vessie natatoire et retiré de différens lobes de la vessie de l'espadon , XXV , 173. L'opinion de l'auteur est que ce gaz sert à entretenir la vie de l'animal lorsqu'il est sous l'eau , 174. Méthode plus facile de le dégager , 187. Ne décompose pas le gaz hydrogène sulfuré , 249. Est composé selon M. Péarson d'une substance particulière pondérable et d'une autre substance non pondérable qu'on peut en séparer sous l'état de feu ou de flamme , XXVII , 166. La partie pondérable produit de l'eau , 166. Respiré seul ainsi que l'usage des médicamens oxygénés , augmentent la chaleur et l'énergie vitale ; les pulsations artérielles et les contractions musculaires en deviennent plus violentes , XXVIII , 266. Trouvé pur dans la vessie d'un poisson à scie , 330. Découvert par Priestley , XXIX , 49. Son action sur les poumons , 239 et suiv.

**GASOMÈTRE.** Instrument nouveau propre à mesurer les gaz , imaginé par MM. Lavoisier et Mennier - II , 244. Point de vue sous lequel on doit les considérer , VIII , 238 : (Jaugeage des) , 245. Valeur réelle de chaque degré des échelles à différentes

pressions, 254. Modèle des tables qui indiquent la valeur de chaque degré des gazomètres, 256. Valeur des degrés à différentes pressions, 258, 259. Marche qu'on doit suivre pendant la combustion pour déterminer le volume des fluides permanens, 283 et suiv. Modèle de calcul pour déterminer le poids des fluides permanens, 294. Volume de gaz hydrogène employé, 299. D'air vital, 301. Examen du fluide permanent restant dans le ballon à la fin de la combustion, 302. Description d'un gazomètre différent de celui des cit. Lavoisier et Meunier par M. van Marum, XII, 113 et suiv. Description d'un nouveau gazomètre par M. van Marum, XIV, 313. Appareil dont se sert M. van Marum pour la composition de l'eau par combustion continuelle; 317, 320.

**GÉLATINE.** Substances qui lui sont analogues, XI, 160.

**GÉOLOGIE.** Opinion de M. Batsch sur la couleur noire bitumineuse des charbons de pierre et des schistes, XXVII, 50. Sur les tufs déposés par les sources chaudes, sur la cause de la formation de plusieurs couches de la mer, sur la présence de l'acide sulfurique dans l'argile et le gypse, 51.

**GÉOMÉTRIE** descriptive. Leçons données sur cette science aux écoles normales, l'an 3, par le cit. Monge, XXX, 218.

**GIROFLIER**; cultivé aux îles de France et de Bourbon, VII, 3 et suiv. Leur produit, 9, 10. Récolte des cloux de girofle, 6, 9. Divers moyens employés pour leur dessiccation, 6, 10, 11, 17, 18. Observations sur les fleurs des jeunes girofliers,

- 15 et suiv. Différence des cloux de Bourbon d'avec ceux des Moluques, 20, 21. L'acide muriatique oxigéné leur enlève leur odeur, 21. Différence entre l'huile essentielle des cloux de Bourbon et de ceux des Moluques, 22.
- GRIS de minerai, II, 34. Paliotes d'or de l'Arriège, 37. L'Arriège roule aussi de la mine de plomb, 38. Mines et forges de ce pays qui contient douze rivières et ruisseaux aurifères, 40, 41. Singularité remarquable d'une fontaine salante, 41. Mines et forges du Couserans, 41, 42. Du Comminge, 42. Du Bigorre, 43. Du Béarn, 44. Salines de Salies, les minéraux inflammables se rencontrent auprès de ses sources, 44. Fer mazé, 45. Mines des Sardes en Poitou, 45. Description des Vosges, 46. Mines de Giromagny, 46, 47. Sainte-Marie-aux-Mines, 48, 49. Mines, usines et fabriques d'Alsace, 50 et suiv.
- GLACE; contribue à la congélation du liquide où elle se trouve, IV, 242. Quantités qui se fondent pendant la combustion du phosphore, du charbon, de l'hydrogène, V, 246. Quantité que peut fondre le calorique contenu dans une livre d'air vital à zéro de température; 250. Quantité qui se fond pendant la formation d'une livre d'acide phosphorique; D'une livre de gaz acide carbonique; d'une livre d'eau, VII § 70.
- GLAISE; fournit, en se décomposant, des mines de sulfate d'alumine, IV, 36.
- GLUCINE. Nom donné à la nouvelle terre découverte dans le béril et dans l'émeraude, par le C. Vauquelin, XXVI, 159. Ses propriétés, 160, XXX, 82. Ses

- propriétés comparées avec celles de l'alumine , 161 , 174. Son analogie avec cette terre , 166. Son nom qui signifie doux , lui convient en ce qu'elle forme des sels d'une saveur sucrée , 169. Ses propriétés générales , 176. Ses caractères spécifiques , 177.
- GLUTEN.** Substances qui en contiennent , XXI , 324.
- GOMME ;** se convertit en acide citrique par l'action de l'acide muriatique oxygéné , VI , 178. En acide oxalique par le moyen de l'acide nitrique , 179 , voy. substances qui fulminent.
- arabique. Son utilité dans la composition du mordant pour la teinture avec la garance , IV , 116. N'est décolorée par la poussière du charbon qu'après avoir été détruite , XIV , 327.
- élastique ou *caoutchouc* , XI , 143. Difficulté d'avoir en Europe ce suc non altéré , 144 , 145. Par sa dissolution dans les huiles siccatives , au moyen de la chaleur , donne un vernis imperméable à l'air et à l'eau , 146. Sert à faire divers instrumens utiles en chirurgie , 146. Procédé pour avoir la gomme élastique pure par le moyen de l'éther , 147. Action des huiles volatiles sur cette gomme , 148. Nouveaux procédés pour se procurer des tubes sans dissoudre complètement la gomme par le moyen de l'éther , des huiles de lavande et de thérébentine , de l'eau bouillante , 149 à 153. Le pétrole rectifié différentes fois la dissout complètement , 195.
- élastique , ou suc de *Phevaea Guianensis* d'Aublet , ou *jatropha* de Linnæus. Son usage dans le pays qui le fournit , XI , 225 , 227. Odeur et couleur de



- ce suc parvenu en grande partie liquide en Europe, 227. Analyse de cette partie liquide. Cristaux qui se forment par le refroidissement après l'évaporation, 228. Seconde expérience, action des acides, des alkalis sur cette liqueur, 229. Distillée à une chaleur douce donne une liqueur claire comme de l'eau, d'une odeur analogue à celle du jasmin, 230. Examen de la partie concrète, couleur qu'elle prend à l'air, 230. Examen des cristaux formés dans la première expérience, 231. Résumé des expériences, 232.
- laque. Blanchie par M. Kirckhof, au moyen de la lessive de javelle, a formé des cires bleues et vertes qui conservent leur couleur à la fusion, XXVII, 97.
- résines. Procédé du cit. van Mons pour les purifier, XXX, 210.
- GOUDRON du charbon de terre, moins bon pour les cordages que celui de bois. Donne une huile essentielle dont on obtient un excellent vernis, X, 36.
- GRAINES. Organes des végétaux qui donnent le plus de précipité par l'acide muriatique oxigéné, et contiennent une plus grande quantité de carbone, XXI, 289, 290.
- GRAISSES propres à faire des savons solides, XIX, 293, 295.
- de volaille donne des marques sensibles à l'odoroscope, XXI, 260.
- GRANA. Voy. cochenille
- GRAMATITE du St-Gothard, nommé par le cit. Haüy, staurautide. Substances qui le composent, XXX, 106.

**GRANIT.** On trouve des blocs de granit d'une grosseur considérable sur la route de St.-Flour à Montpellier, XI, 98. Ordre et arrangement de ces blocs. Substances qui composent ce granit et celui du terrain qui les environne, 99. Différence de ces deux granits, 100. Opinion sur la formation de ces blocs, 101 et suiv. Résultats des expériences du citoyen Guiton, faites sur du granit blanc, voy. terres. Dispositions de ses couches dans une des montagnes des Pyrénées, XIII, 168.

— Ferrugineux. On en rencontre au-dessus de Gavnarnie, dans les Pyrénées, XIII, 169.

— des Alpes Pivra près d'Airolo ; son analyse, VIII, 326.

— Opinion de M. Razoumowski sur leur formation, XII, 61.

**GRAS.** Matière molle provenant de la décomposition des corps humains dans la terre, V, 159 et suiv. Ne se trouve que dans les corps isolés, 160 et suiv. Ce qui le forme, 161, 162, 167, 168 ; 179, 180, 181. Les parties grasses y contribuent le plus, 164. N'est pas toujours de même consistance, 166, 167. Couleurs qu'il présente dans quelques sujets, 171. Temps nécessaire à la formation de cette substance, 171. Circonstances qui contribuent à sa formation, 183 et suiv. Est dissoluble dans l'alcool froid, ce qui fait qu'il diffère de la matière cristalline des calculs biliaires et du blanc de balcine, VII, 191. Forme avec les alkalis un savon beaucoup plus facilement que les matières auxquelles on le compare, 191. Sa fusibilité comparée à celle de la matière blanche

- blanche des calculs biliaires, et au blanc de balaie, 192.
- GRAVIMÈTRE. Instrument pour mesurer les solides et les fluides, XXI, 3, 7, 15, 17 et suiv. Sa description, 6. Manière de s'en servir, 15. Eau qui doit être préférée dans l'opération, 17. Son application aux tables de pesanteurs spécifiques, 19. Explication des figures, 17.
- GRÈLE, V, 51. Conditions pour que sa formation ait lieu, 55.
- GRENAT. Structure de ses cristaux, III, 26. Sa description extérieure, par M. Werner, X, 181. Ses caractères géométriques, XVII, 305.
- trapézoïdal à 24 faces, *Daubent.* Ses caractères géométriques, XVII, 309.
- vert, quelquefois d'un brun rougeâtre, font feu avec l'acier, I, 251. Leur analyse, 252.
- GRENOUILLES. Expériences sur leur génération, XII, 77. Manière dont se fait l'accouplement, 80. Sa durée. Fécondation des œufs. Comment elle s'opère, 81, 82. Les œufs peuvent être fécondés par des moyens artificiels, sans accouplements préliminaires, 84 et suiv. Développement des têtards, 87. Leur forme au bout de quelques jours, 89. Opinion de M. Spalanzani et du cit. Lacépède sur la transformation du têtard en grenouille, 90, 91.
- aqualiques ont, suivant M. Carradori, besoin de respirer pour se soutenir en vie, XXIX, 171.
- GRÈS. La plupart des montagnes situées sur les confins de la Moldavie, sont d'un grès noir. Le grès que l'on rencontre sur les parties les plus élevées de ces montagnes contient une terre ferrugineuse, dont

les parties ferrugineuses deviennent attrables à l'aimant après la calcination de ce grès, XVI, 210  
211.

— rouge-brun d'Heled. Ses parties constituantes, IV, 294.

**GROSFILLE** rouge écrasée avec un peu d'eau dans différents vaisseaux, donne une liqueur d'un rouge rose très-vif, XXX, 186. Action de l'ammoniaque sur cette liqueur. De l'acide acéteux sur ce mélange, 187. Ecrasée dans un vaisseau de fer étamé donne une liqueur violette foncée. Action de l'acide acéteux, de l'ammoniaque sur cette liqueur. Action de l'étain, du cuivre, sur la liqueur rouge, 188. Cause de la couleur de ce fruit, 197.

**GROTTE**. Examen minéralogique et chimique des substances qui composent celles de la vallée de Luchon, par Bayen, XXIX, 32 et suiv.

**GYPSE**. On trouve des bancs de gypse dans les mines de sel pur et solide, entre les couches de pierre et la masse de sel, XI, 68. A l'extérieur des montagnes calcaires, 74.

— bleu strié. Fossile de Frankton en Pensilvanie, décomposé par M. Klaproth, a donné de la strontiane, de l'acide sulfurique et très-peu de fer, XXIII, 220.

— Peuvent être changés en calcédoine, XII, 67.

## H.

**HALEINE** des animaux. Pourquoi elle devient visible lorsqu'il fait froid et humide, V, 8 et suiv.

**HANGARDS.** Construction de hangards destinés à recevoir les cendres des végétaux avant la lessivation pour en obtenir le salin, XIX, 199.

**HOMMAGE** rendu à Schéele, Bergmann, Lavoisier, XXI, 305. Aux pharmaciens distingués par leurs découvertes, 302, 306, 320.

**HOMMES** dans l'état de santé forment plus d'eau, dans celui de maladie, plus d'acide carbonique, XXIX 102. Moyen employé pour conserver pendant plusieurs jours la vie à un homme, qui ayant une plaie à la gorge ne pouvoit prendre aucun aliment; 180.

**HOMIESTEIN**, ou pierre de miel, ainsi nommé par M. Werner, fossile jaune qu'on trouve à Artein dans le Weimar, parmi du charbon brun. Sa description. Manière dont ses cristaux se comportent au feu, XIV, 214. Contient de l'acide benzoïque, XXIII, 325.

**HÔPITAUX.** Procédé pour en purifier l'air, XXII, 317.

**HUILES.** Espèces avec lesquelles on peut faire un savon solide, XIX, 289, 291, 298, 318. Espèces qui ne sont point propres à faire des savons solides, 300, 301, 302, 304, 305, 306, 307. Mélangées donnent un savon solide, 319, 320. Cause du foncement de la couleur des huiles distillées. Moyen de les ramener à leur premier état, XXVI, 292.

— répandue sur l'eau l'empêche de se geler; pourquoi, IV, 243. Qualité que doit avoir celle dont on se sert pour imprégner le coton avant de le teindre en rouge de garance, XXVI, 253. Propriétés de l'huile

- obtenue du mélange des gaz hydrogène carboné et muriatique oxigéné, XXI, 53, 54.
- de bergamotte. Action du froid sur cette huile, XXI, 176. Substance gazeuse qui s'en dégage, 177.
  - de camphre. Voyez camphre.
  - de cheval. Voy. savon.
  - essentielle. M. Beddois annonce qu'il en a séparé facilement de l'eau-de-vie, VI, 15. Détermination du poids de quelques espèces, par M. Bindheim; XXVI, 290.
  - essentielle de camomille, de menthe frisée, de menthe poivrée. Moyen de les obtenir, III, 308, 309.
  - éthérée. Circonstances qui favorisent son développement dans la préparation de l'acide muriatique oxigéné, selon M. Giobert, X, 5. Quantité obtenue, 10. Disparition de cette huile, 11. Opinion de M. Giobert sur ce phénomène, 11, 12. Opinion des citoyens Berthollet, Fourcroy et Vauquelin, sur la présence de cette huile pendant l'opération, 17 et suiv.
  - grasses ne peuvent se volatiliser sans se décomposer. D'où dépend cet effet, XXIX, 93.
  - de lin cristallisée par le froid, XXIII, 75. Versée sur une étoffe de coton renfermée dans une boîte, y a excité après quelques heures une inflammation, XXIII, 142.
  - de menthe poivrée. Sa cristallisation, à quoi elle est attribuée, XXI, 178. Sel particulier qu'elle forme par l'action du froid, de l'eau et le concours de l'air, 184.

- des montagnes Bergohls en Pologne, exposée, à l'air perd son odeur désagréable. Sa pesanteur spécifique. Expériences de M. Martinowich sur cette huile. Résultats. Ses propriétés médicinales, XII, 220 et suiv. Cristaux trouvés dans l'huile obtenue par la distillation de cette huile. L'examen de ces cristaux les fait connoître pour être de l'acide boracique, 224.
- d'olives. Altération qu'elle éprouve par le contact de l'air. La lumière sans le contact de l'air n'agit point sur elle, XI, 90, 91. Couleur blanche que prend l'huile exposée à la lumière, attribuée à une matière verte qui se forme autour du récipient dans lequel elle est renfermée, 90, 91, 92. Moyen d'empêcher les huiles grasses de geler à 5 degrés au-dessous du zéro. Moyen de les préserver de toute altération, 94. Est la plus propre à faire du savon solide, XIX, 262. A quelle espèce d'huile d'olive les savonniers donnent la préférence, 263. Sert à apprêter les peaux après le tannage, XXI, 249.
- de thérébentine. Procédé pour la carboniser au moyen du carbure de potasse, XXIII, 163. Autre procédé en faisant passer du gaz hydrogène retiré du zinc par l'acide sulfurique à travers cette huile contenant du charbon en poudre; ces deux expériences n'offrent rien de satisfaisant, 164.
- de thérébentine et de pomme de pin, n'éprouvent aucune altération dans leur fluidité, par un froid de 22 degrés du thermomètre de Réaumur, VI, 49, 50.
- volatiles. Opinion sur leur nature et leurs principes, IV, 202 et suiv. S'acidifient par leur contact

avec l'air, 203. Se convertissent en résine par leur union avec l'oxygène, 204. Contiennent un principe acidifiable, 205. Voy. substances qui fulminent. Action du froid et de l'eau passant à l'état de glace sur plusieurs de ces huiles, XXI, 174. Dégagement d'une substance gazeuse de celle de bergamotte, 177. Cristallisation de ces huiles, 176 et suiv. Concrétions trouvées dans plusieurs, 285 et suiv.

— volatile, III, 308. De lavande de Murcie, contient du camphre. Voy. camphre; est saturée de camphre, IV, 184. Retient fortement le camphre, 185. Manière dont elle donne son camphre, 199.

— volatile de romarin. Manière dont elle donne son camphre, 199. Action du froid sur cette huile, XXI, 181.

— volatile de canelle. Soumise à l'action du froid artificiel s'épaissit et donne une cristallisation irrégulière, XXI, 181.

— volatile d'écorce de citron. Liqueur qu'elle produit par l'action du froid. Ses concrétions, XXI, 179 et suiv., 184.

— volatile de semences de fenouil. La concrétion lamelleuse qui s'y forme séchée à l'air devient friable. Donne par la sublimation des aiguilles blanches et soyeuses insolubles dans l'acide nitrique, XXI, 185, 186.

— volatile de sauge. La concrétion qui se forme dans cette huile est liquéfiée par l'acide nitrique, XXI, 187, 188.

— végétale. Plusieurs espèces traitées par l'acide ni-



trique donnent un résidu contenant un sel analogue à l'acide oxalique, VI, 40.

— douce de vin est produite après la formation de l'éther dans la combinaison de l'alcool avec l'acide sulfurique concentré, XXIII, 205, 206, 207, 212, 213, 214. Moyen d'empêcher sa production, 215.

HUMEUR analogue au suc gastrique, XXIX, 179. Ses propriétés, 179, 180.

— des animaux. (Cause de la propriété conpressible et plastique de l'), XXVIII, 264.

— lacrymale. Ses propriétés physiques, X, 117. Action du feu, de l'air, de l'eau sur cette humeur, 118, 119. S'unit très-facilement avec les alkalis qui lui donnent plus de fluidité, 120. Est coagulée par l'acide muriatique oxigéné à qui elle enlève l'oxigène, 121. Cause de la formation de l'humeur nommée chassie, 122. Action des acides sulfurique et muriatique sur cette matière desséchée à l'air. Substances qu'elle contient, 123, 125. Action de l'alcool sur cette humeur, 121. Différences qui existent entre l'humeur lacrymale et le mucus des narines, 125 et suiv.

HUMUS. Mis en contact avec l'air, il se forme de l'acide carboniqué. Cette formation, suivant M. Ingenhousz, est accompagnée d'une absorption d'oxigène, XXIX, 127. Expériences de M. Humboldt pour connoître la manière dont se fait cette absorption, 134, 135. Peut, suivant ce dernier auteur, être employé à préparer une grande quantité d'azote et très-pur, 136. N'est point une substance simple.

136. Rapidité avec laquelle il absorbe l'oxygène ,  
 148. Contient dans ses interstices un gaz très-azoté  
 qui convient aux insectes qu'il recèle , 149. Décom-  
 pose une plus grande quantité d'eau que les organes  
 des plantes mêmes , 151 , 152.

**HYACINTHES** de Ceylan comparées à celles de France ,  
 XXI, 74. Examen de différentes hyacinthes , 75.  
 Action du feu sur les gemmes , 76. Décomposition  
 de l'hyacinthe par M. Klaproth. Par le C. Guiton ,  
 79 et suiv. Contiennent une nouvelle terre qui  
 n'est point attaquable par les acides et ne s'identifie  
 avec aucune des terres connus , 80 , 81 , 90. Cette  
 terre a été nommée par M. Klaproth zirconerde , et  
 ensuite hyacintherde , 94. Comparée au jargon de  
 Ceylan , XXII , 158. L'hyacinthe doit son nom à sa  
 couleur , 160 , 161. Jargon , nom donné aux gemmes  
 sans couleur , 162. Le jargon varie peu de l'hya-  
 cinthe par sa pesanteur spécifique , 165. Ces deux  
 pierres rayent le quartz ou cristal de roche , 165.  
 Leur dureté égale presque celle du rubi , 165. Leur  
 réfraction est double à un très-haut degré , 168.  
 Manière d'observer la réfraction , 166 , 167. Leurs  
 formes cristallines , 170 et suiv. Variétés dues à la  
 transparence et aux couleurs , 176. Sa valeur dans  
 le commerce , 176. Contient de la silice , de la  
 zircone et de l'oxide de fer , 192. Perte de sa cou-  
 leur , 180. Mêlée à la potasse se dissout dans l'acide  
 muriatique , 181 , 182. Séparation de la silice et  
 formation du muriate de zircone , 185. Résultat des  
 expériences , 192.

— de France contient une nouvelle terre , ainsi que  
 celle de Ceylan , et présente les mêmes phénomènes

nes, XXI, 72 à 95. Nom donné à cette terre. Voy. hyacinthe de Ceylan.

HYACINTHERDE. Voy. hyacinthe de Ceylan.

HYDROGÈNE, II, 195, 233, 235, 236, 237, 238, 240.

XXI, 54, 55. En se développant au sein des corps qui contiennent du carbone, en dissout une certaine quantité, XXII, 8. Une petite quantité se cache dans une grande masse d'azote où il est retenu par des affinités puissantes, XXVIII, 145. Est de tous les corps celui qui a le plus d'affinité pour l'oxygène, 247. Idées de M. Humboldt sur cette substance, XXIX, 145.

— phosphoré a quelques propriétés communes avec l'hydrogène sulfuré. En quoi il en diffère, XXV, 264 et suiv. N'a aucune propriété acide, 267.

— sulfuré. Théorie qui explique sa décomposition par le sulfate de fer rouge et le nitrate de fer, XXIII, 95. Sa découverte est due à Schéele. Nom des chimistes aux recherches desquels il a été soumis, XXV, 233. En s'unissant avec les bases alcalines forme des combinaisons nommées hydrosulfures par le cit. Berthollet. Procédé pour l'obtenir, 234, XXX, 79. Ses propriétés, 237, 268, 271, 272. Suivant le même auteur ne contient point d'oxygène, 237. Est une combinaison du soufre avec le gaz hydrogène, 238. Se forme, suivant les chimistes hollandais, dans les sulfures auxquels on ajoute de l'eau, 239. Moyen de connoître la quantité contenue dans un sulfure, 241. Combiné avec une base se décompose plus facilement que le gaz hydrogène sulfuré, 250, 254. Action de l'acide sulfureux sur ce sel, 252. Est décomposé par l'acide nitrique,

253. Se combine avec quelques métaux et les oxides métalliques, 256, 260, 261. Se laisse reprendre les oxides par les acides concentrés, 257.

**HYDROPHANE.** Analyse de cette pierre par différens auteurs. Donnent des résultats très-différens, qui semblent appartenir par conséquent à des espèces très-différentes, VI, 25, 26. Cette pierre est molle lorsqu'on la retire de son creux, selon M. Klaproth, VIII, 323. Propriété factice d'une hydrophane. M. de Saussure fils s'en est procuré une semblable en faisant digérer une hydrophane pendant quelques minutes dans de la cire fondue, XVIII, 100, 101.

**HYDROSULFURES.** Combinaison de l'hydrogène sulfuré avec les bases alkales, XXV, 234. XXVIII, 194. Préservés de l'accès de l'air sont incolores. Jaunissent lorsqu'ils y sont exposés, 235, 250. De quelle manière ils peuvent être décomposés, 257, 269.

- alkalin d'antimoine par le nitrate de mercure, procédé du citoyen van Mons pour le composer, XXX, 206.
- d'alkali. Son action sur les dissolutions métalliques, XXV, 260.
- de baryte. | Moyen de l'obtenir du sulfure de baryte, XXV, 241.
- de chaux. Sa préparation, XXV, 235. Est précipité par la potasse. Précipite la magnésie et l'ammoniaque, 236.
- de potasse. Ne forme point de précipité avec les dissolutions salines de chaux, de magnésie ou de

- baryte. Précipite la dissolution d'alumine, XXV, 236. Procédé pour le préparer, XXX, 79.
- HYGROMÈTRE à cheveu. Son usage, V, 17. Placé sous le récipient de la machine pneumatique, phénomènes qu'il présente, 18 et suiv. Inégalité de sa marche pendant l'expérience, 25 et suiv.
- de Genève. Ses différentes indications, V, 24.
- ou parygrostizine. Voy. pèse-liquide.

## I.

**I**LES de Corée et du Sénégal. Description de ces îles, XVIII, 241. Température de l'île de Gorée, 245. Variations qu'y éprouve le baromètre, 247. Vents qui règnent à Gorée et au Sénégal, 248. Pluie, rosée, 249. Electricité des nuages qui passent sur le continent, 251. L'île de Gorée et quelques-autres qui l'avoisinent sont, selon l'auteur, des productions volcaniques; on y trouve des prismes de basalte, de l'argile ferrugineuse et de la pouzzolane, 252. Substance avec laquelle les nègres font leur chaux, 254. Substances employées à la fabrication du ciment dont le cit. Deprélong s'est servi pour réparer les citernes du pays, 255. Améliorations faites par ce citoyen pendant sa direction de l'hôpital de cette île, 257 et suiv. Régime alimentaire, 260. Différence entre le maximum des chaleurs du Sénégal et de Gorée, 263. Salubrité de l'air de Gorée comparée à celle du Sénégal. Mortalité, 264. Grosseur des morceaux d'ambre gris que l'on trouve sur les côtes inférieures de Gorée,

dont les nègres calfatent leurs pirogues, et qu'ils assurent être l'excrément d'un amphibie, 271. Opinion de l'auteur sur cet amphibie, 272. Dégénération des hommes et des animaux en Afrique, 281. Avantages que l'on pourroit retirer de l'Afrique, 288. Entrevue des ambassadeurs du pontife et roi de l'île du Morfil avec le gouverneur du Sénégal, 291. Superstition des catholiques du pays, 297. Mariages des Européens avec les habitans du pays, 293. Observations météorologiques, 304 à 309.

**INDIGO.** Sa dissolution dans l'acide sulfurique concentré sert à mesurer la force de l'acide muriatique pour le blanchiment des toiles, II, 177. Mêlé avec l'acide sulfurique perd sa couleur par le moyen de l'oxide noir de manganèse. Nouvelle couleur qui en résulte propre à la teinture des draps, XI, 187, 188. Séparé par le moyen de l'eau bouillante des draps teints en bleu de Saxe, n'est plus propre à la teinture, 188. Est très-commun aux environs des îles de Gorée et du Sénégal, XVIII, 272. Est un des produits les plus précieux de l'Égypte, XXIX, 202.

**INDIGOFERA tinctoria**, Linn. Annonce d'observations sur les deux sortes de fécules de cette plante, à la suite de l'ouvrage de M. Dutrone-Lacouture sur la canne à sucre, VI, 63.

**INFLAMMATION** spontanée, XXIII, 142. Pendant la précipitation du soufre doré d'antimoine, et l'oxidation de la laine par l'acide nitrique, XXV, 66, 67.

**INSECTES.** Manière dont ils respirent. Voy. respiration des insectes.

INSTITUT national du Caire. Proposition faite dans la séance du premier frimaire an 7, par le cit. Corancez, de remédier à l'altération du mouvement qui est occasionné dans les montres par le changement de température, XXX, 152. Mémoire sur l'histoire naturelle d'Égypte, 153. Proposition faite de placer dans la bibliothèque les différentes pièces de monnaie trouvées dans les fouilles de Belbeis, 154. Note du cit. Berthollet concernant la teinture du lin et du coton par le carthame, 156. Rapport sur la multitude d'objets concernant l'histoire naturelle et la géographie ancienne, trouvés à Damiette, 159. Noms des membres qui composent les classes, XXIX, 194. Extraits des séances, 195 et suiv.

INSTITUTION de la société de l'art de l'exploitation des mines, établie à Schemnitz en Hongrie, I, 116. Observations sur l'établissement de la société, 120. Devoirs et obligations des membres. Statuts de la société, 121. Noms des membres, 131.

INSTRUMENT propre à la composition et décomposition de l'eau. Sa description, V, 276 et suiv.

— propres à l'analyse des pierres, XXX, 73 et suiv.

— (description d'un) servant à faire voir à quel degré de diminution ou de pression tous les liquides se changent en fluides élastiques, XII, 292 et suiv.

INVITATION faite aux pharmaciens de publier leurs observations, pour l'avancement de la science, XXI, 322, 323 et suiv.

IRRITABILITÉ produite par le contact de différens

métaux dans des parties animales, XXII, 51. Sensation que produit l'irritation galvanique, 54, 55 et suiv. Expériences faites sur des animaux amphibies, 57 et suiv.

**IVOIRE.** On blanchit celui qui a jauni, en le passant dans de l'eau saturée de gaz acide sulfureux, XIII, 208.

**JARGON** de Ceylan. Voy. hyacinthe de Ceylan.

**JOURNAL** de Crell (extrait du). Année 1789, VI, 50.

— universel de chimie, XXVIII, 108.

— de M. Nicholson. Objets qui doivent faire la matière de ce recueil, XXIII, 173, 175. Articles contenus dans le premier numéro, 175 et suiv. Suite de l'extrait de ce journal, XXV, 69 à 82.

## K.

**KALI.** Nom donné par M. Klaproth à l'alkali végétal, XXIV, 170.

**KELP** cunamara, ou soude du Varech. Voy. soude. Méthode proposée par le cit. Cadet, pour la combustion de cette plante. Qualité de la soude qu'on en obtient, XVIII, 201.

— de Strangfort. Voy. soude.

**KERMÈS** minéral. Tentatives de M. Westra pour en former, avec parties égales d'antimoine diaphorétique et de soufre, XXX, 209.

— *rhamus insec.* Son utilité dans l'art de la teinture, XI, 327.

**KERMILK**, XXVI, 301.

**KUNIFF.** Liqueur que font les Tartares, avec du lait



de jument, de l'eau et du lait de vache, X, 206, 207.

## L.

**L**ABORATOIRE portatif du citoyen Guiton, XXIV, 311.

**LAC.** Observations sur le lac de Garde et ses environs, par Volta, IX, 107.

**LAINES**, est dissoute par l'acide sulfurique, plus facilement par l'acide muriatique. Substances qu'on obtient de sa distillation avec ces deux acides, X, 135 à 135. Dissoute dans une lessive alcaline forme un savon propre au foulage et au feutrage des étoffes de laine, XXI, 28, 29, 30, 52. Est jauni par l'acide muriatique oxigéné, XXX, 215.

**LAIT.** Son analysc. Formation de différens produits qu'on peut en séparer. Examen de ces produits. Différence de sa qualité, VI, 183, 197. Le principe odorant s'en sépare par la distillation au bain marie. La liqueur distillée chargée de cette odeur, se trouble au bout de quelques jours et devient putride, 184. Le principe odorant varie dans les différens laits; ils n'ont pas la même tendance à la putréfaction, 194. Pellicules qui se forment et se renouvellent jusqu'à la conversion de la liqueur en sérum dans le lait écrémé, chauffé dans un vaisseau ouvert, 186. Ressemblance de ces pellicules aux membranes qui tapissent l'intérieur des œufs, qui présentent les caractères d'une matière animalisée, 187. Le lait écrémé s'aigrit spontanément à une tem-

- pérature moyenne. Séparation de la matière ca-  
 séuse du sérum, 188. Pourquoi il fournit plus  
 promptement sa crème en été qu'en hyver, VII,  
 167. L'air facilite la séparation de la crème et du  
 lait, 168. Examen comparatif du lait de deux va-  
 ches nourries avec le fourrage ordinaire et celui de  
 maïs, XVII, 320. Quantité de crème, de beurre,  
 de franchipane et de sucre de lait obtenue de six  
 livres de lait de vaches nourries avec le fourrage  
 ordinaire, 322 et suiv. Différence que présente le  
 lait des vaches nourries avec le maïs, 326 à 328,  
 330. Le beurre qu'on obtient de ce lait manque de  
 saveur, 329.
- (petit). Imprégné d'air fixe devient très-spiri-  
 tueux, XIV, 69.
  - de beurre. Liqueur qui se sépare de la crème par  
 la formation du beurre. Saveur douce et agréable  
 de celui qu'on retire des crèmes fraîches. Ce lait  
 donne à l'analyse les mêmes produits que le lait par-  
 faitement écrémé, VI, 186.
  - de brebis, sert à faire le fromage de Roquefort.  
 Voy. fromage de Roquefort. Donne de la consis-  
 tance au fromage de Roquefort. Voy. fromage de  
 Roquefort.
  - de chèvre. Donne de la blancheur au fromage de  
 Roquefort. Voy. fromage de Roquefort.
  - de femme. Plus ce lait, selon le cit. Fourcroy,  
 s'avoisine de l'époque de l'accouchement, plus la  
 sérosité se trouve chargée de phosphate calcaire.  
 En s'en éloignant perd de cette substance en pro-  
 portion que les parties nutritives augmentent,  
 XVIII, 135, 136.

— des

— des semences émulsives, donne par l'acide muriatique oxigéné un précipité blanc qui contient de la fibre, XXI, 288. Décomposable par les mêmes réactifs que les sucs émulsifs; offre les mêmes résultats, 290.

**LAITIER** ou mache-fer, décompose le muriate de soude. Quantité de fer que contient cette matière, XIX, 131.

**LAITON.** Sa pesanteur spécifique et son volume spécifique fondu ou travaillé, XXVII, 104. Procédé de son analyse par le cit. Vauquelin, XXVIII, 46 et suiv., 50.

**LAMES** de sabres. En quoi consiste la confection d'une lame de sabre, XIX, 54 et suiv.

**LAMPE** d'Argent, perfectionnée par le cit. Guiton, est devenue pour lui un laboratoire au moyen duquel il obtient une économie considérable sur le combustible et l'eau distillée, XXIV, 310, 312 et suiv., 317. Explication des figures de ce laboratoire économique, 324.

**Lapis-lazuli oriental**, XXI, 150. Ses parties constituantes, 156.

**LACRE** fournie par la dissolution de garance de Zélande, déjà précipitée par les carbonates alcalins, n'est pas brillante comme la cochenille, IV, 105. On peut en former par l'union de la partie colorante végétale avec l'oxide de Tunstène, XXX, 193, 196, 198.

— blanche de Madras. Matière analogue à la cire. rassemblée par un insecte du genre des cœcus. Fusible à 50 degrés de Réaumur. Dissoluble dans l'acide nitrique à l'aide du calorique. Forme avec

l'ammoniaque un composé savonneux. En brûlant produit moins de lumière et plus de fumée que la cire dissoute dans l'alcool. Ne fournit pas un bon vernis, XXIII, 140. Produit de son analyse, 141.

**LARMES**, acquièrent de la consistance en absorbant l'oxygène de l'atmosphère. Mêlées avec le mucus nasal s'épaississent plus promptement, XXVIII, 260, 261.

**LAVE**. Voy. Leucite.

*LEPIDIUM sativum*, a germé en 7 heures dans l'acide muriatique oxigéné, en 35 heures dans l'eau, XXIV, 173.

**LÉPIDOLITE** ; fossile de couleur violette, donne par sa fusion une scorie poreuse, à un feu plus violent un verre blanc et compacte, XXII, 35. Perte de sa couleur attribuée au manganèse. Donne par sa fusion au chalumeau une perle blanche presque transparente, 36. Sa dissolution dans le phosphate de soude, le verre de borax, sa fusion avec la soude, 36, 37. Couleur qu'elle prend au feu, mêlée avec le carbonate de potasse. Changée par l'eau, l'acide nitrique, l'acide sulfurique. Produit de la liqueur acide obtenue de la liqueur alcaline, par l'acide muriatique, 38. Le prussiate de potasse, l'ammoniaque. Résultats, Produit de la décomposition, 38, 39. Deuxième analyse qui prouve qu'elle ne contient point de terre calcaire, 40 et suiv. M. Klaproth a trouvé qu'elle contenoit de l'alkali végétal, XXIV, 170. Nommée aussi pierre d'écaille trouvée à Uto dans le Sudermanland, avant d'avoir été trouvée en Moravie. La pierre de corne et une gangue de même nature contenoient les deux mor-

- troux que l'auteur possède, XXIX, 109. Descriptions de ces deux échantillons qui diffèrent par quelques caractères extérieurs qui les distinguent de la lépidolite de Moravie, 110, 111. Peut, suivant l'auteur, se trouver dans le granit, 112. Substances qui la composent, XXX, 105.
- Lettres de Joseph Black au cit. Lavoisier, sur la nomenclature chimique, VIII, 225.
- aux rédacteurs des Annales de chimie, sur l'extrait de Pouvrage de M. Werner, par le cit. Haüy, X, 173.
  - de M. Saussure fils, contenant des corrections et additions à son essai sur la formation de l'acide carbonique dans la végétation, XXIV, 336.
  - de Frédéric Humboldt au cit. Fourcroy, sur les observations que ce dernier a communiquées au C. van Mons sur un mémoire relatif au procédé chimique sur la vitakité, par M. Humboldt, XXVII, 62 et suiv. Réponse du cit. Fourcroy à cette lettre, 67 et suiv.
  - sur la mort de plusieurs animaux domestiques occasionnée par les eaux de lavage du phosphore, XXVII, 87.
- Lavage alcaline de cendre ou de potasse, entre dans la composition du savon de laine, XXI, 29.
- Leucite, XXII, 127. Son analyse, 128, 129, 130, 132. Ses résultats, 133. L'acide sulfurique ne sépare pas la totalité de la potasse qu'elle contient, 133. La lave qui la renferme traitée de même, a donné du nitrate de potasse, 133. Analyse de la lave. Ses résultats, 134. La leucite ou les laves contiennent

de la potasse, 135. Contient, selon M. Klaproth ; de la silice, de l'alumine et de la potasse, XXV, 190.

**LEVAIN**, est, selon M. Thomas Henri, de l'air fixe enveloppé de la partie mucilagineuse de la liqueur fermentante, XIV, 70. Expérience sur de la fleur de farine imprégnée d'air fixe. Résultat, 70. Procédé pour convertir en bière le moût retiré du mall, par le moyen de l'air fixe, 71. Pour le convertir en vinaigre, 75. Esprit-de-vin obtenu par la distillation de la bière, 72.

**LEVURE**. Méthode facile et peu dispendieuse pour en préparer une grande quantité, XIII, 220. Moyen d'accélérer la fermentation, 221. Procédé pour s'en procurer sans l'usage du gaz acide carbonique, XVI, 212.

**LICHENS**. Dissolvans employés par M. Westring pour en extraire la matière colorante. Expériences pour teindre la laine et la soie avec ces lichens, XII, 240. Espèces soumises aux expériences. Couleurs qu'on en obtient, 242 et suiv. Description de l'appareil qui sert pour la distillation, 246 et suiv. Les parties colorantes extraites des lichens au moyen de la chaux vive et du muriate d'ammoniaque, sont propres à la teinture de la laine et de la soie, sans y joindre de mordans, XV, 269, 270, 273. Avantage qu'on retire de l'addition du muriate de soude à la chaux et au muriate d'ammoniaque. Quantité de lichens nécessaire pour teindre 20 livres de fil, 270. Division des essais tinctoriaux, 273. Règles générales de ces essais, 275. Comment on opère le changement de couleur des étoffes teintes avec les

couleurs obtenues de ces lichens , 277 à 297. Quantité d'espèces de lichens imbriques qui croissent en Suède. Couleur qu'on en obtient , XVII , 67. Couleur la plus commune en Suède , 68. Couleurs obtenues par M. Westring , avec lesquelles il teint la laine et la soie , 70 à 84.

**LITEX.** Préparation de l'acide subérique qu'il contient , XXIII , 42 et suiv. Substance qu'on obtient par sa distillation avec l'acide nitrique , 44. Ce qui le distingue des autres substances végétales , 62. Examen de la matière non acide qu'il contient , 50. Phénomènes que présente une des parties de cette matière avec les acides minéraux , l'alcool , l'acide muriatique , 51.

**LIES de vin.** Moyen d'extraire le vin qu'elles contiennent , XIX , 225. Dessèchement des pains de lies formés par l'extraction du vin , 228. Description du fourneau destiné à brûler les lies lorsqu'elles sont desséchées , 229. Par la combustion de ces lies on obtient la cendre gravelée. Caractères indicatifs de la bonne qualité de cette cendre , 230.

**LIALLITHE.** Voy. lépidolite.

**LIN.** La matière colorante extraite du fil de cette plante , donne par le moyen des alkalis , une résine qui diffère des autres résines en ce qu'elle n'est point dissoluble dans les huiles volatiles , XVIII , 211 , 214. Est dissoute en tout ou en partie par les différens alkalis , 214 et suiv. L'eau de chaux dissout très-peu de cette résine , 216. Substances alkalisées qu'il convient d'employer pour le blanchiment des toiles de lin , en raison de leur

- propriété dissolvante de la matière colorante, 217 et suiv.
- LIQUATION** du métal des cloches prononcée impossible, IX, 332 et suiv.
- LIQUEUR.** Priestley a observé que des liqueurs enfermées dans des tubes de verre scellés et exposés à la chaleur forment des dépôts, IX, 3 et 4.
- propre à détruire les insectes nuisibles aux plantes. Sa composition, XII, 67, XXVI, 299.
  - animales, blanchissent et s'épaississent à l'air, XXVIII, 260.
  - anodine martiale. Sa préparation. Vertus qui lui sont attribuées, XII, 171.
  - anodine minérale. Manière de ramener le résidu de la distillation de cette liqueur à son état premier d'acide sulfurique, XII, 169.
  - anti-incendiaire, XIX, 373. M. Febroni a trouvé que le liquide éteignant de van Acken, en moins d'un sixième de temps, et avec cinq huitièmes moins de liquide, produit le même effet que l'eau, XXIX, 106.
  - d'épreuve, pour reconnoître le fer. Voy prussiate de potasse ferrugineux.
  - des intestins de brebis. Son effet dans la teinture du coton avec la garance, IV, 157.
  - économique propre au blanchiment artificiel. Procédé du cit. van Mons pour la préparer, XXX, 208.
  - éteignante. Substances qui entrent dans sa composition, XXI, 110.
  - fumante de Libavius. Voy. muriate d'arsinifumant.
  - odorante, jetée sur l'eau, effet qu'elle produit, XXI, 255.



- saines. Le cit. Guiton a prouvé que les liqueurs salines et acides exposées dans des tubes de verre , à l'action de la chaleur , corrodent le verre , IX , 1 et suiv.
- savonnenses propres à blanchir ; on les fait avec la lessive des cendres de bois non flotté , mêlée avec la chaux à laquelle on ajoute de l'huile grasse. Méthode , XIX , 349 , 352.
- spiritueuses. Méthode pour déterminer les proportions d'alcool qui se trouvent dans une liqueur , XIII , 245. Description de plusieurs hydromètres , qui donnent la pesanteur spécifique de tous mélanges , 246 , 278. Procédé , 246 , 278. Description d'un instrument par le moyen duquel on obtient des résultats en dix millièmes parties du volume , 249 et suiv. Manière de s'en servir , 251 et suiv. Description d'une balance hydrométrique servant au même usage , 254. Manière de s'en servir , 255. Matière la plus convenable à la construction de cette balance , 256. Moyen de connoître la capacité du gallon , 258. Procédé pour déterminer l'effet de la chaleur qui donne des résultats peu exacts , 262 et suiv. Degré de force que doivent avoir les liqueurs que le gouvernement permet d'importer , 270. Exemple de calcul pour réduire le droit des liqueurs , 272. Moyen de connoître si la pesanteur spécifique des liqueurs est augmentée par quelques dissolutions , sans que leur force soit sensiblement diminuée , 274. Pesanteur spécifique de l'esprit-de-vin obtenu par la rectification de l'eau-de-vin de grain , par M. Dollfus , XV , 42 et suiv. Méthode de M. Gilpin , pour faire les mélanges des liqueurs , et déterminer

la quantité d'esprit-de-vin qu'elles contiennent, 44 et suiv. Méthodes pour déterminer la pesanteur spécifique des fluides, 46 et suiv. Description d'une bouteille servant aux expériences, 49. Pesanteur spécifique de l'esprit-de-vin servant aux expériences, 53, 63. Table indicative du poids de l'esprit-de-vin et des mélanges à différens degrés de température, 56 et suiv., 166. Poids et pesanteur spécifique de l'eau distillée à différens degrés de température, 60, 174. Méthodes pour calculer la pesanteur spécifique, d'après ces températures, 61. Pesanteur spécifique de l'esprit-de-vin servant d'étalon, 63, 72. Table de la pesanteur spécifique réelle à différens degrés de température, 64 et suiv. Corrections à faire dans ces tables, 68. Motifs qui déterminent à ne point faire mention dans ces tables de l'esprit d'épreuve, 70 et suiv. Où trouver la description de la balance dont on se sert dans les opérations, 74. Effets que produisent sur l'esprit-de-vin les substances qu'on y mêle, 75. Inconvénient de l'usage des hydromètres dans ces expériences. Moyen d'y remédier, 76, 79. Procédé pour déterminer les effets de la chaleur et du froid au moyen de la bouteille à peser, 186. Pourquoi les hydromètres qui renferment un thermomètre ne peuvent servir à ces expériences, 193. Moyen de fixer les impôts sur les liqueurs spiritueuses, 193. Méthode de M. Ramsdem pour connoître le poids d'une mesure d'eau connue, 195. Ce que  $\frac{1}{84}$  de sucre dissous dans un esprit-de-vin très-fort réduit sa force apparente, 196. Essais sur l'expansion des fluides d'après la méthode décrite par M. Ramsdem, 197 à 223.

**LIQUIDES.** Leur dissolution dans les fluides élastiques est toujours accompagnée d'un refroidissement, V, 26 et suiv. Peuvent passer à l'état de fluide élastique de deux manières, 27 et suiv. Deux liquides passent instantanément à l'état solide en instillant de l'acide sulfurique concentré dans une forte solution de muriate de chaux, XXX, 216.

**LITARGE;** décompose le muriate de soude, XIX, 97.

**LITUIS** romain. Voy. armes anciennes.

**LIVRES** étrangers, XXI, 106, 221, 333, XXII, 323.

Réponse à Pessé sur le verd-de-gris publié par M. Lupi, XXIII, 108. Essai d'une chimie populaire, 109. Echantillons choisis des minéraux du cabinet de Ph. Bashleigh, 107. Lettres minéralogiques, 327. Nécessité de réunir la connoissance des plantes avec la pharmacie, 327. Elémens de la chimie antiphlogistique de M. Girtanner, 328. Mémoires de physique et de chimie. Almanach pour les chimistes et les apothicaires. Répertoire de chimie et de pharmacie. Principes de chimie. Examen de la nature et des propriétés de l'opium, etc., 330, 331. Leçons sur la philosophie naturelle et expérimentale, etc., XXIV, 225, XXVII, 108.

**LIZARI.** Espèce de garance seule propre à teindre le coton en rouge d'Andrinople, IV, 159.

**LUCIOLES** Voy. vers luisans.

**LYMIÈRE.** Proportion produite par différens combustibles, XXIV, 78. Couleurs des ombres portées par des lumières différentes, 83. Moyen de modifier les lumières; moyen de produire la même force d'ombre sur un papier blanc, 85. Corps combustible qui donne la lumière la plus forte, 86. Quan-

tité de combustibles brûlés par heure pour obtenir différentes lumières. Corps lumineux qui consomme le plus de combustible par heure, 87 et suiv. Lumière la plus chère, 90. Rapport de dépense qu'exigeroit un lieu d'assemblée pour être éclairé de la même manière que si on employoit 100 lampes à courant d'air, 95. Causes qui détruisent une partie de la force de la lumière de ces lampes. Meilleure manière d'éclairer un lieu d'assemblée, 99 et suiv. Méthode adoptée par M. le comte Rumford pour en mesurer exactement l'intensité, 105. Observations sur les lampes, 106 et suiv. Inconvénient des lampes, 109. D'où dépend le brillant de la flamme dans les chandelles, 110. Degrés de chaleur nécessaires pour fondre les matières combustibles employées à faire des chandelles, 110. Moyen imaginé par M. Nicholson pour suppléer la lampe d'émailleur, 112. Expérience faite par le même pour déterminer la combustion d'une mèche de chandelle de suif par l'air vital du nitre, 114. Inconvénient de la chandelle de suif, 114. Espèce de chandelle dont se servent les Chinois, 115. Essais tentés par M. Nicholson pour l'imiter. Ses expériences pour corriger les imperfections des chandelles en diminuant la fusibilité du suif, 115, 116 et suiv. Est, suivant madame Fulhame, une substance combustible, puisque dans la réduction des métaux elle agit comme l'hydrogène, le phosphore, le charbon, XXVI, 78, 80. Ses effets sur des sels et du camphre en dissolution, II, 91, 92. Direction des cristaux formés dans ces dissolutions, 93 et suiv. Action attractive de la lumière sur les liquides, 96.

97. Les êtres vivans privés de la lumière solaire s'étiolent, 99, 100. Sa propriété, 156. Matière qui donne naissance à ses phénomènes, 198. Fait dégager aux plantes de l'air vital, III, 57. Trop forte empêche ce dégagement, 58. Impression de ses rayons sur nos organes, 146.
- solaire, rend le phosphore flexible, IV, 9. Ses effets chimiques sur une haute montagne, comparés avec ceux qu'on observe dans la plaine, X, 153. M. Brugnatelli en admet trois différentes modifications, qui sont la lumière chimiquement combinée; agrégée mais cachée; agrégée d'une manière sensible. Manière dont la première se sépare des corps, XXVI, 107. Comment la lumière se dégage des corps qui la contiennent dans l'état d'agrégation cachée, 109. Corps qui ont la propriété d'absorber la lumière agrégée sensible, 110, 111. Peut être considérée, selon M. Pearson, non comme une substance du calorique, mais comme un état du calorique qui produit la sensation qu'on appelle vision, XXVII, 166. Décompose les corps et empêche l'oxygène d'entrer dans la sphère de son attraction pour les métaux, 168. Explication qu'on peut donner de l'explosion qui résulte de la combustion des gaz hydrogène et oxygène, d'après la théorie de son action, par le docteur Parr, 171. Produites par des petits corps que les vers luisans peuvent couvrir d'une membrane, IV, 20. Cette lumière se renforce par secousses, à volonté de l'animal, XXII, 254. Observations sur son influence dans la préparation de l'acide nitrique destiné au départ de l'or, XXVIII, 313, 314.

Lvt. Substances qui entrent dans la composition d'un  
lat propre à boucher les fentes des instrumens et  
ustensiles de fer, XXX, 202.

## M.

**M**ACHINES pneumatiques, XXIV, 163. Usage de la  
machine pneumatique, en physique et en chimie,  
XXV, 126. La première a été inventée par Otto  
Guericke, perfectionnée et appliquée à beaucoup  
d'usages par Robert Boyle, 129. Changemens qui y  
ont été faits par M. Smeaton, 130. Invention de deux  
de ces machines, l'une par M. Prince, l'autre par  
M. Cuthbertson, 131. Description de celle de M.  
Prince, 132. et suiv. Indication des figures qui les  
représentent, 150, 153. Puissance de celle de M.  
Cuthbertson pour fuir le vide, 161. Moyen d'en  
construire une plus parfaite, 163. Comment celle ima-  
ginée par le cit. Ami-Argand a été connue en An-  
gleterre, 165. Invention d'une machine pneumati-  
que du cit. Fortin, dont les soupapes s'ouvrent mé-  
caniquement, 166. Avantages que procure l'usage  
de celle du cit. van Marum, XXX, 333 et suiv.

**MAGNESIE**. Expériences qui prouvent que cette sub-  
stance n'est point un métal, VIII, 12. Moyen d'en  
obtenir, selon M. Kasselcyn, XIII, 217. Ce que  
100 parties absorbent d'acide nitrique à 1,5543 de  
concentration et 60° de température, XIV, 254.  
D'acide muriatique le plus fort, 155, 255. Pure  
s'emploie utilement dans les empoisonnemens avec

le sulfure alkalin et ferrugineux, le vinaigre et l'éther, XXI, 327. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. Dissoute seule dans les acides, n'est précipitée qu'en partie par l'ammoniaque, et la liqueur tient en dissolution un sel triple ammoniaco-magnésien sur lequel cet alkali ne peut plus exercer d'action, 190. Précipitée de ses dissolvans par les carbonates saturés de potasse et de soude, est entièrement soluble dans l'excès de leurs acides, 191. En contact avec l'alumine est précipitée par l'ammoniaque jusqu'à ce que son attraction pour l'alumine soit satisfaite, 191. Forme avec l'acide malique un sel déliquescant, 192. Avec l'hydrogène sulfuré, un hydro-sulfure soluble, 193. Est dissoute par l'acide prussique avec lequel elle se combine, 194. Ses propriétés distinctives, XXX, 82. Est uni à la silice dans le péridot. A la silice, l'alumine et la chaux dans le pechstein de Menil-montant, 85.

**MAGNÉTISME.** Opinion de quelques physiciens sur l'action qu'exerce le globe terrestre sur les aiguilles aimantées, XII, 28. Effort que fait l'aiguille aimantée pour revenir au méridien magnétique lorsqu'on l'en a écartée. Cause de cet effort, 29. Cause qui la force à y rester, 29. Extrait des résultats qu'a obtenus M. Coulomb dans ses diverses expériences, 31. Ses procédés pour comparer plusieurs forces, 32 et suiv. Ses procédés pour déterminer la manière dont le fluide magnétique est distribué dans l'intérieur d'une aiguille, 35. A quelle cause les effets du magnétisme ont été attribués, 38. Hypothèse de M. Coulomb qui explique ce phénomène, 39. Solution qu'il donne de la manière dont les fluides bo-

réal et austral agissent sur une aiguille aimantée dont on détache une partie, 40, 41. Expérience à l'appui de cette théorie, 42. Forme la plus avantageuse aux aiguilles magnétiques, 43 et suiv.

**MALACHITE** du mont Altaï. Sa description, XI, 201.

On trouve de la malachite dans une mine de l'Arragon près de la ville de Molina, XXV, 56.

**MAL** de mer. Remède employé par le citoyen Prélong pour s'en préserver. Voy. Ether sulfurique. Quelques personnes en ont été soulagées en faisant usage de vin rouge chauffé avec des épices, XXIV, 158.

**MALADIES.** Certaines diminuent par l'usage du gaz oxygène. Voy. gaz oxygène. Un grand nombre ont pour cause un dérangement chimique, XXVIII, 235. Espèces dont on a soulevé le voile qui en cache la véritable nature aux yeux du médecin, 235.

— des narines, produite par l'acide muriatique oxygéné. Son analogie avec quelques maladies naturelles des forces nasales, X, 127 et suiv.

— scrophuleuses. Observations du cit. Portal sur leur traitement. Résultats qu'il obtient des remèdes qu'il emploie dans ces maladies, XXX, 295 et suiv.

— vénériennes guéries par différens acides, XXIV, 178. L'acide nitrique et le muriate oxygéné de potasse préférés pour le traitement de ces maladies, 179.

**MALL.** Substance saccharine unie à beaucoup de matière visqueuse et mucilagineuse, XIV, 79.



**MALATE** de baryte, est moins soluble que le malate de strontiane, XXI, 141.

— de strontiane, est plus soluble que le malate de baryte, XXI, 141.

**MANGANÈSE.** Attire l'humidité et s'oxide à l'air. Expérience de Klaproth qui confirme ce fait. Fourcroy et d'autres chimistes l'ont confirmé. Le métal cristallisé d'Ilfeld n'offre pas la même propriété, VI, 5, 6. La découverte de M. Bindheim pour l'obtenir par la voie humide, paroît être d'une grande importance pour la métallurgie, 15. Description d'une expérience pour obtenir ce métal par la voie humide, 31. Procédé de M. Fuchs pour obtenir le régule de manganèse du sulfate de manganèse, XIX, 359. S'unit très-difficilement avec le plomb. Imparfaitement avec l'antimoine, 366, 367.

— phosphoré, se conserve à l'air sans s'effleurir, XIII, 138; est plus fusible que le manganèse pur, 139.

— blanc. M. Kasten en possède un morceau. Il ne fait pas effervescence avec l'acide sulfurique, VI, 27.

— rouge du Piémont. Son analyse, X, 148.

**MANUEL** de l'essayeur. Extrait de cet ouvrage, XXX, 303. Ordre qu'il convient d'observer dans les bureaux de garantie, 304. Usage des coupelles, 304. Purification de l'eau forte pour le départ de l'or. Pour le touchau, 306. Opération de la coupellation, 306. Opération du touchau, 309.

**MARBRE.** Expérience du cit. Darcet sur du marbre blanc de Carrare, d'après laquelle M. Kirwan conclut qu'il ne contient point d'eau, XIV, 242. Re-

porté dans la classe des sels, par M. del Rio, XXI, 222. Résultats des expériences du cit. Guiton, faites sur un mélange de marbre blanc et d'argile. Voy. terres.

**MARCS** de raisins. Manière de les brûler. Utilité de leurs cendres, XIX, 231.

**MARICHOT.** Son suc est un poison très-subtil. Il perd cette propriété par son mélange avec l'acide oxalique, VI, 63.

**MARS tartarisé.** Préparation pharmaceutique. Procédé pour l'obtenir, VI, 12.

**MATIÈRES animales,** donnent de l'ammoniaque par l'action du feu, III, 254. Trouvées dans le cimetière des Innocens, à Paris, VIII, 17. Examen chimique de cette substance, 17. Distillation de la matière grasse, 18. Sa décomposition à feu nu, 19. Purification de cette matière grasse, 20. Traitée dans une cornue avec l'appareil pneumato-chimique, 20. Produit obtenu, 21. Action de l'air, 22. Dessiccation de cette substance à l'air, 22. Action de l'eau, 24. Action de la chaux et des alkalis purs sur ce gras, 36. Action des acides, 43. Examen de la matière huileuse concrète séparée du gras, 62. Dans quel état ces matières sont propres à favoriser la génération du salpêtre, XX, 317. Lesquelles doivent être employées de préférence dans les nitrières, 319.

— blanche de l'ulcère de l'orme, XXI, 44.

— cancéreuse, et les substances animales en général, donnent, selon Crawford, dans leur destruction par le feu, un fluide élastique qui a quelques propriétés du gaz hépatique, VII, 247. Résultat des expériences

- teintes de M. Brickshank, sur cette matière et sur celle des ulcères, XXIX, 216.
- colorantes végétales, sont décolorées par l'acide muriatique oxygéné, V, 82. Action de l'étain sur la matière colorante des sucs végétaux, XXIX, 185, 187, 188.
  - cristallines contenues dans les pierres biliaires, y existent en petite quantité, III, 254.
  - glutineuses végétales. La partie fibreuse du sang et la fibre des muscles sont de même nature, XI, 150.
  - noire du camphre. Nouveau produit obtenu de la décomposition du camphre. Voy. camphre.
  - noire de l'ulcère de l'orme, XXI, 44.
  - nouvelle trouvée dans les mines de Braunsdorf, IV, 169, 170.
  - du pus des ulcères, mêlée avec le gaz animal et l'ammoniaque, attaque les métaux et décompose les sels métalliques, XXIX, 212.
  - végétale regardée par le cit. Vauquelin comme un produit nouveau de la végétation. Voy. robinia viscosa.
  - végétales colorées. Leurs nuances varient en proportion de la quantité d'oxygène qu'elles absorbent. Voy. oxygène.
  - saline. Table de comparaison de ce qu'en donnent mille livres de différents végétaux, XXII, 95.
  - soyeuse du ver à soie, extraite des vaisseaux qui la contiennent. Préparée d'après les procédés du citoyen Chappe, offre le spectacle du prisme. Sert

à faire un tissu propre à remplacer la baudruche dans la construction des petits ballons, XI, 113 à 124.

— terreuses. Espèces dont il faut se servir dans les nitières, XX, 320 et suiv.

— verte. Plusieurs eaux en contiennent le germe qui est détruit par l'ébullition, III, 267. L'eau bouillie en produit en y mêlant des substances animales ou végétales, 267, 268. L'eau qui commence à verdier contient des animalcules, 268 et suiv. Rapport de cette matière avec le *conferva rivularis*, 270 et suivant. Sa propriété, 271, 272.

MÉDECINE (la). A certains égards est une science neuve, XXVIII, 235.

MÉLASSE. Procédé pour la purifier, XVII, 111.

MÉNAKANITE. Nouvelle substance métallique, XII, 147.

MERCURE. Gèle à un froid de 32 degrés au-dessous de zéro, III, 160. Action du fluide électrique sur ce métal, XIII, 220. Son action sur la vie végétale, XXII, 122 et suiv. Forme un amalgame avec les sels sur-composés de platine. Voy. platine. Procédé de M. Nicholson pour le purifier. Observations du citoyen Guiton à ce sujet, XXV, 78. Procédé pour le séparer de l'étain dans l'étainage des glaces, XXVI, 293. Principes de M. Pearson au moyen desquels il explique l'impossibilité de son union au gaz oxygène à une température de 1000 degrés du thermomètre de Fahrenheit, et son union à une température entre le six centième et le millième du même thermomètre, XXVII, 172. Est converti en oxide noir par le nitro-muriate de platine. Quan-

- tité l'oxigène nécessaire pour qu'il se trouve avec un acide en neutralité relative ou en neutralité absolue, XXVIII, 206 et suiv. N'a qu'une action faible ou nulle sur les animaux dans son état métallique. Passe à la nature d'irritant, de corrosif, etc., suivant la proportion d'oxigène qu'il contient, 243. Plongé dans un mélange de muriate de chaux et de neige refroidi à 33—0 se gèle, XXIX, 281, 282. Temps nécessaire pour que sa congélation ait lieu dans un pareil mélange refroidi à 38—0 degrés, 283, 284. Phénomène que présente cette congélation, 284, 285. Gelé a de l'adhérence pour le verre, 290. Entre dans la composition du sirop de Belet, XXX, 170. Précipitation entière de ce métal contenu dans une dissolution nitreuse en muriate de mercure. Quantité de muriate obtenue, 204. Sa dissolution dans l'acide nitrique, 210. Est précipité de sa dissolution nitreuse par les alkalis et les terres caustiques, 211.
- coulant avec l'acide sulfurique à un certain degré de concentration. Chauffé jusqu'à l'ébullition donne du gaz acide sulfureux, X, 297. Moyen pour obtenir dans cette opération le sulfate acide de mercure, 298. Produit par le mélange du phosphore d'étain et du muriate de mercure corrosif, XIII, 120.
  - doux. Procédé pour le préparer, XXX, 200.
  - solidifié. Voy. froid artificiel.
  - soluble d'Hahnemann. Procédé pour le préparer, XXX, 214.
- MERCURIALIS perennis*, Linn. Ses racines fournissent deux substances; l'une peut produire une très-

belle teinture bleue, l'autre un beau rouge de carmin, VI, 25.

**MER noire.** Erreurs graves de Bonnec, sur l'étendue de cette mer, corrigées par le cit. Beauchamp, membre de l'Institut du Caire, XXIX, 204. Opinion du cit. Dolomieu sur son niveau, 205.

*MESEMBRYANTHEMUM cristallinum*, Linné. Expériences pour servir à son analyse, XII, 168.

**MÉTAL des cloches.** Observations sur l'affinage de ce métal, X, 155. Séparation du cuivre qu'il contient, au moyen du sel marin. De l'oxide de manganèse, XX, 2, 3, 10. Oxidation de ce métal, 5. Résultat, 8. Quantité de cuivre retirée d'un quintal, 9. Résultats des opérations, 11, 12.

**MÉTALLISATION des terres (prétendue).** Expériences qui prouvent qu'elles ne sont pas métallisables, X, 61 et suiv. Examen du charbon employé dans l'opération, 74. Résultat, 76. Expériences sur la poudre de coupelle, 81. Le nitrate de potasse. Le muriate de soude. La terre de Marmarosch, 81 à 85. Résultat, 86. Action du feu sur le régule obtenu dans l'expérience avec la poudre de coupelle. Dissolution lente de ce régule dans les acides minéraux, 90. Poudre blanche précipitée des dissolutions de régules dans les acides minéraux, par les alkalis fixes et volatils. Sa fusion, 92, 93. D'où proviennent ces régules, 94, 95. Expérience sur la magnésie. Le métal obtenu dans cette expérience, ainsi que dans les précédentes, est produit par le phosphate calcaire animal, 256. Expérience sur l'alumine. La baryte. La silice. Mêmes résultats, 256 à 274. Procédé de MM. Tondi et Ruprecht, 280 et

suiv. Expériences de M. Klaproth sur les terres , 282. Mêmes résultats que ceux que M. Savareri a obtenus dans ses expériences , 284 et suiv. Récapitulation des expériences , XI , 38 et suiv. Nouvelles expériences sur les terres. La poudre de coupelle. La poudre de corne de cerf calcinée , 43 à 62.

Métaux. Augmentent de poids en s'oxidant , II , 193.

Leur dilatabilité , III , 282. Semblent accélérer la congélation de l'eau , VI , 245. Avec quelle force plusieurs adhèrent au mercure , VII , 32. MM. Klaproth , Jaesquin et Tiawski prouvent que les prétendus métaux retirés des terres primitives par Tondi et Ruprecht ne sont que des phosphures de fer ,

IX , 53 et suiv. Conditions pour qu'ils se dissolvent dans les acides ou se combinent avec eux , X , 270. Phénomènes qui ont lieu dans la précipitation des métaux les uns par les autres , XIII , 29. Cette précipitation peut être regardée comme le résultat de quatre forces , 29. Ceux qui s'oxident facilement ont la propriété d'enlever l'oxigène à l'acide phosphorique , 102. Ne sont point oxidés dans les mines ,

suivant M. Brüel , ainsi que l'ont avancé plusieurs minéralogistes , XIV , 327. Plusieurs ont les propriétés de saturer les alkalis et de former avec eux des sels cristallisables , 55. Peuvent être portés à l'état d'acide par une quantité d'oxigène , XXIV , 127. Leur ténacité indiquée par Muschembrock ,

XXV , 9. En se combinant avec le soufre , forment des sulfures métalliques , XXV , 255. Principale cause de la précipitation de certains métaux , de leur dissolution par d'autres métaux , XXVIII , 40. Autre cause qui facilite cette précipitation , 40. Con-

ditions nécessaires pour qu'un métal puisse en précipiter un autre de sa dissolution, 41, 42. Inconvéniens qui résultent de l'emploi d'un métal qui n'a point les propriétés nécessaires, 43, 44, 45. Pourquoi les métaux polis se ternissent promptement lorsqu'ils sont exposés aux effluves putrides des substances animales, XXIX, 212, 213.

**MÉTHODE** d'analyse pour les phosphates de plomb natif. Voy. mine de plomb vert d'Erlenbach.

— employées pour déterminer les capacités des solides et des liquides. Observations sur ces méthodes. Moyens de corriger celle de Crawford, V, 201 et suiv.

— minéralogiques. On entend par méthode, la classification des êtres. Avantages que l'on en retire, XVIII, 225 à 230. Fondement des différentes divisions et sous-divisions de la méthode, 230. Ce qui constitue les genres, les ordres, les classes, 231, 232.

**MEULES** à aiguiser. Moyen de prévenir la chaleur produite par le frottement. Cylindres qui remplacent les meules en Allemagne. Leur propriété. Résultat des essais de M. Nicholson pour en fabriquer avec d'autres matières, XXIV, 164, 165.

**MICA.** Son analyse. Substances qui le composent, XXVIII, 200. Diffère peu du talc, 201.

**MIEL.** Dissous dans l'eau de son, sert à préparer les peaux qui doivent être teintés en rouge, XXI, 243.

**MINES** d'argent, peuvent s'unir au cuivre, quoique souvent on ne trouve que du soufre pour minérali-



- rateur, sur-tout dans les mines d'argent vitreuses, XXVII, 190. Il en existe au Cap de Bonne-Espérance, XXVIII, 89.
- d'argent rouge. Procédé de Klaproth pour l'analyser. Parties constituantes de deux espèces de mines d'argent rouge, XVIII, 84 a 88.
  - blanche de plomb. Variations de couleurs qu'elle éprouve au feu, XXV, 189.
  - de cuivre, trouvée à Caufranc en Arragon, est un sulfure tenant 0.60 de cuivre, XXVIII, 313.
  - de cuivre de Kiemnitz, ou argent blanc. Ses parties constituantes, X, 105. On trouve au Cap de Bonne-Espérance des mines de cuivre qui ne sont point exploitées, XXVIII, 89.
  - de charbon de terre. Dans quel terrain on les trouve. Voy. l'article surface du globe.
  - d'Espagne. Vestiges des ouvrages des Romains, trouvés dans ces mines, XXV, 51. Sommes retirées par le trésor royal de la plus riche mine de Guadalcanal, anciennement travaillée par les Carthaginois, 52. Substances qui composent les montagnes de Guadalcanal, 53. Mines d'étain ne sont travaillées qu'en Galice. Exploitation des mines de plomb. De fer, principalement en Biscaye. D'antimoine, en Castille et en Galice. Mine de cobalt découverte il y a environ 50 ans, vallée de Gistain dans les Pyrénées, 54. Mine de sel en roche, à Serveto. Chaines principales de montagnes que renferme l'Espagne indépendamment des Pyrénées, 55. Mine de cuivre travaillée par les Romains, qui a pour gangue une pierre calcaire compacte. Con-

- tient de la malachite et des cristaux d'azur, 56.  
 Mine de charbon, 56. Produit annuel de ces mines, 57. L'exploitation des mines d'Almaden remonte, selon Pline, à 2287 ans, 58. Produit annuel d'une de ces mines, 59. Prospectus d'une compagnie à former pour l'exploitation des mines de Cazalla et de Guadalcanal, par M. Hoppensack, 60.
- d'étain. Essais infructueux de M. Klapproth pour l'analyser, XXIV, 129. Résultat de l'analyse de la mine brune Schalekenwald, par le moyen de la potasse, 131. Résultat obtenu par le cit. Guiton, d'un cristal de mine d'étain de la même espèce, traité à la manière de M. Klapproth, 131, 132.
- de fer, exposées à une grande chaleur deviennent attirables à l'aimant, III, 109. On en trouve au Cap de Bonne-Espérance, qui ne sont point exploitées, XXVIII, 89.
- de fer trouvée dans la juridiction de Caufranc en Arragon. Son fer est aussi bon que celui de Summorotes en Biscaye, XXVIII, 313.
- de fer, de cuivre et différentes autres substances qui se trouvent sur les bords de la rivière de Condama, X, 205, 206.
- de fer enhydre. Sphères creuses de mine de fer hématite, à moitié remplies d'eau, auxquelles on ne découvre aucune trace d'ouverture, XXX, 13.
- de fer micacée, à larges feuilles. Différence que présentent deux morceaux venant du département de l'Isère, XXIV, 162.
- de fer spathique, connue en Allemagne sous le nom de mine d'acier, analysée par Bayen. Substan-

- ces dont elle est composée. Le résultat de cette analyse diffère de celui de Bergman, XXIX, 36.
- jaune de Nagyag, contient métal de tellurium, or, plomb, argent, un atôme de soufre, XXV, 280.
  - de Kalywan en Sibérie. Appercu de ce que ces mines ont produit d'or et d'argent en 1789, XVI, 214.
  - de mercure, exploitée depuis longtemps en Saxe, très-riche, résultat de son analyse par Klaproth, VI, 3.
  - de mercure, nouvelle mine découverte dans la montagne de la Creu, dans le royaume de Valence. Examen chimique de cette mine. Contient une substance inconnue, XXVIII, 314. Examen de cette substance inconnue, soupçonnée par l'auteur être la terre sidnéienne. Réflexion du cit, Guïton à ce sujet, 316.
  - du mont Saint-André. Ses parties constituantes, X, 105.
  - de Nassor en Cornouaille. Ses parties constituantes, X, 105.
  - d'or, découverte en Irlande en 1795. Roche schisteuse qui contient aussi de la mine de fer. L'or de cette mine est au titre 22.5; le reste est de l'argent. On y a trouvé un morceau d'or de 22 onces, XXIII, 147. Découverte dans la province d'Estramadoure. Est un sulfure de fer tenant or, dans une matrice de quartz, XXVIII, 311. Trouvée à Valence d'Alcantère. Quantité d'or que produit cette mine, 312.
  - d'or blanche de Fatzebay, analysée par M. Klaproth, VI, 3.

- proth, contient métal de tellurium, fer et argent, XXV, 280. Couleur du métal paradoxe de cette mine dont la gangue est composée de quartz et de marne, 327. Le morceau soumis à l'analyse en est une première variété. L'or graphyque une seconde. La mine d'or jaune une troisième. Caractères qui distinguent la mine de Nagyag des précédentes, 328. Erreur de quelques chimistes sur la mine de Fatzebay, 329. Procédé de M. Klaproth pour en séparer l'or du fer, 330.
- d'or feuilleté grise de Nagyag, contient plomb, métal de tellurium, or, soufre, argent et cuivre, XXV, 281.
  - de plomb, est fondue avec plus de célérité et d'économie avec le bois qu'avec le charbon de bois, XV, 97.
  - de plomb antimoniées. Leur fonte, IV, 168.
  - de plomb verte d'Erlenbach. Sa description, II, 207. Sa pesanteur spécifique, 208. Sa fusion, 209. Inaltérable par l'eau et l'acide nitrique, 208. Diffère de celle des rosiers, 209. Méthode d'analyse pour les phosphates de plomb natif, 212 et suiv. Phénomène qu'offre l'analyse, 215. Observation relative à l'analyse, 216. Résultat, 218.
  - de plomb verte des rosiers, II, 23. Sa description, 25. Sa pesanteur spécifique, 26. Sa fusion, 27. N'est point altérée par l'air ni par les acides nitriques et nitreux, 28. Son analyse, 27 et suiv. Résultat, 32, 34.
  - de sel de la Moldavie, analogues à celles de Transilvanie, XI, 211.
- MINÉRAL découvert dans la nouvelle Galle occiden-

taie , paroît formé d'une plombagine très-pure , VII , 246.

— blanc du Hartz. Contient peu d'argent , plus de cuivre , un peu de fer , beaucoup d'antimoine , point d'arsenic ni de plomb , VI , 50.

**MINÉRALOGIE.** Division de la minéralogie dans les *Elémens* de M. Suckow , XV , 89. Partagée en cinq branches par M. Napione , XXIV , 191. Son opinion sur le projet formé par quelques auteurs , de classer les substances minérales d'après leurs propriétés chimiques , 191. Nomenclature qu'il adopte pour les fossiles , 192. En quoi consiste la première partie de son ouvrage , 193. Dans sa classification des fossiles le diamant forme la première espèce du premier genre. Ses doutes sur la nature combustible de cette substance , 194.

**MINÉRAUX** à vendre , XXV , 223. Leurs caractères physiques extérieurs , et leurs caractères chimiques divisés en 12 sections , par M. Batsch , XXVII , 44 , 45. Donnent , selon cet auteur , quatorze espèces d'odeur qu'on peut distinguer , 46. Différence de sa nomenclature d'avec celle de M. Werner , 47. Ce qu'ils sont par rapport à leur transparence , 48. N'offrent que deux espèces de formes primitives qui sont le prisme et la pyramide , 48. Observations des rédacteurs des *Annales* à ce sujet , 50. La plus grande partie des minéraux noirs contient du carbone. Mis en contact avec l'oxigène de l'atmosphère , exhalent de l'acide carbonique , XXIX , 130 , 131. Moyen de s'assurer s'ils contiennent de la potasse , XXX , 104.

**MIRAGE.** Nom donné par les marins à un phéno-

mène d'optique, XXIX, 207. Cause de ce phénomène, 208.

MIRSPIKEL, I, 196

MOHNSAMENSTRIN. Pierres qu'on trouve en Hanovre, qui ressemblent par leur forme et leur couleur à des graines de pavot. Leurs parties constituantes, XIV, 100, 101.

MOLÉCULES colorantes. Nécessité d'en connoître les parties constituantes, IX, 142.

— intégrantes. Lois suivant lesquelles elles s'assemblent pour produire les cristaux, III, 9 et suiv. Se réduisent à trois formes, 22.

MOLYBDATE acide de potasse, obtenu par la décomposition du plomb spatique, VIII, 107.

— de plomb, trouvé dans le plomb spatique de Carinthie, VIII, 104. Séparé de la terre à laquelle il est mêlé, donne à l'analyse de l'oxide de plomb, de l'acide molybdique, de l'oxide de fer et de la silice. Diffère du molybdène minéralisé par le soufre, en ce que les alkalis fixes le décomposent, XXIII, 148.

MOLYBDÈNE. S'unit difficilement avec la platine, IV, 17. Procédé pour l'obtenir à l'état métallique, VIII, 7, 8. Caractères du métal, 8. Procédé indiqué par Tihauwski pour obtenir le molybdène, IX, 280. Sa phosphorisation, XIII, 157. Peut subir quatre différens degrés d'oxygénation. Prend une couleur différente à chacun de ces degrés, au quatrième l'oxygénation est complète; et c'est alors l'acide molybdique jaune, XXIII, 149.

**MOMIES** d'oiseaux, trouvées en Egypte, XXIX, 203.

**MONNOIES.** Ce que l'on entend par titre des monnoies.

Causes de l'erreur dans le titre, XVI, 227. Ce que l'on entend par remède en dedans, remède en dehors, 228. Dans quel cas on est obligé de mettre en dedans le remède d'alloy, 230. Motifs qui déterminent à adopter l'échelle arithmétique pour toutes les divisions, 232.

**MONTAGNES** calcaires originaires, à peu de distance de Pamiers. Odeur d'une pierre détachée de ces montagnes sur les faces à pic desquelles on voit des taches noires, XI, 272.

— des Pyrénées. Opinion de quelques savans sur leur forme, leur nature et leurs dispositions, XIII, 144. Description des substances dont sont composées celles qui avoisinent le Gave, 142 et suiv. Texture de quelques schistes argileux de ces montagnes, 154. Substances qui en recouvrent la surface, 155. Hauteur de plusieurs de ces montagnes, au-dessus de la mer, 177, 178. Instrumens dont se sont servis MM. Reboul et Vidal pour le nivellement de ces montagnes, 228 et suiv. Observations de l'aiguille aimantée, de la pureté de l'air et des angles de hauteur et de dépression apparente des montagnes, 234. Récapitulation de deux nivellemens pour déterminer la hauteur du sommet du pic du midi sur Tarbes et sur plusieurs autres lieux, 241, 242.

**MONTS** Euganes. Observations de M. Tomaselli sur la nature volcanique de ces monts, XXIX, 170.

**MORDANT** pour teindre le coton avec la garance, IV,

- de baryte. Est précipité par le carbonate de potasse, IV, 71. N'est pas entièrement décomposé par le carbonate d'ammoniaque, 71. Table des affinités doubles de ce sel, par M. Pissis, XV, 318. Sels sur lesquels il n'a point d'action, 819. Sa précipitation dans l'analyse des eaux indique la présence des sulfates alkalis et terreux. Les nitrates du même ordre, 322. Ses cristaux, XXI, 55, 114. Ajouté à la dissolution de sulfate de strontiane, forme du sulfate de baryte, 129, 130. Proportions des substances qui entrent dans sa composition, suivant Bergman, XXV, 292. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- de chaux. Propriété qu'il communique à l'alcool, XXI, 131. Couleur qu'il communique à la flamme, XXII, 219. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13. Une partie de ce sel cristallisé et deux parties de neige à 7 degrés au-dessous de zéro, descendent en se liquéfiant à 34-0, XXIX, 281. Le même mélange, dans des proportions différentes, à une température de 6 degrés au-dessous de zéro, fait descendre en deux minutes le thermomètre à 38-0 degrés, 284. Effet que produit sur la peau ce mélange refroidi à 40 degrés, 285. Dans quel état, en le mêlant avec la neige, il peut produire un froid de 43°, 296.
- de cobalt. La teinture de noix de galle forme dans la dissolution de ce muriate un précipité d'un jaune blanchâtre. L'addition d'un peu de muriate de fer donne au précipité une couleur bleue très-foncée, XXVIII, 103. Une lame d'étain plongée dans une dissolution



dissolution de ce sel y forme un précipité noir, et la liqueur prend une couleur violette, 105.

— d'étain, ou dissolution d'étain par l'acide marin. Moyen de l'obtenir, XII, 225. Procédé pour le préparer d'une manière avantageuse à l'art de la teinture, 227 et suiv. Avidité de cette dissolution pour l'oxigène, 229. Dans quel cas elle décompose le gaz muriatique oxigéné et donne du muriate oxigéné d'étain, 230. L'acide nitrique concentré ou affaibli ajouté à cette dissolution mêlée avec l'acide muriatique opère avec violence un dégagement de gaz nitreux, 231. En décomposant l'acide sulfureux prend une couleur rougeâtre et forme un précipité qui est de l'oxide d'étain sulfuré, 231. L'acide arsenical et l'oxide d'arsenic traités avec ce muriate lui abandonnent l'oxigène et paroissent sous la forme d'une poudre noire. Une dissolution de ce muriate enlève l'oxigène aux acides molybdique et tungstique, à la chaux acide du wolfram, les réduit à l'état de régules sous la forme d'une poudre bleue, 232, 233. Décompose l'oxide rouge de mercure en lui enlevant l'oxigène et le fait paroître sous sa forme métallique, 254. Enlève l'oxigène aux oxides de manganèse, d'antimoine, aux fleurs de zinc, il y a production de chaleur lors du mélange, 234. L'oxide d'argent en lui abandonnant l'oxigène paroît sous la forme brillante de l'argent, 235. Phénomène qui a lieu par le mélange de la dissolution d'étain avec le muriate oxigéné de potasse, 236. Forme, par son mélange avec une dissolution d'or, le précipité de Cassius, 236.

Expérience qui prouve que l'oxigène peut s'unir

directement au muriate d'étain, 239. Oxygéné par le gaz muriatique oxygéné, offre un mordant excellent pour la teinture, 239. Est très-propre à faire connoître la quantité d'oxygène contenue dans un fluide aériforme, 240. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13. Quelques gouttes versées sur l'acide marin du commerce lui enlèvent à l'instant sa couleur jaune. Une plus forte dose précipite une poudre grise que M. Proust a reconnue être du mercure, 216. Donne avec les alkalis un précipité que la potasse caustique dissout en abondance. Groupe métallique que donne la dissolution, 217. Désoxygène l'indigo et le change en vert, 218. Les sulfate, nitrate, muriate, acétite et carbonate de cuivre, les oxides rouges, bleus, verts, mêlés au muriate d'étain se convertissent en un oxide blanc, 218 et suiv.

- d'étain corrosif. Sa formation, I, 10.
- d'étain fumant, ou liqueur de Libavius, I, 5. Substances qui le composent, 6. Se solidifie en se combinant avec l'eau dont il est très-avide, 7, 8, 11. Cause de sa volatilité; de sa liquidité, 9. Sa formation, 10. Fluide qui se dégage pendant son union avec l'eau, 11 et suiv. Phénomènes qu'il offre lorsqu'il est concret et saturé d'étain, 16, 17. Donne, par son mélange avec l'eau, une substance saline concrète. Étendue d'eau dissout une nouvelle quantité d'étain, XII, 226. Est produit par le mélange du phosphore d'étain et le muriate de mercure corrosif, XIII, 120.
- de cuivre. Le précipité de la décomposition de ce muriate par la chaux donne des cendres bleues par

- l'addition d'un peu de chaux , XIII , 63. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 13.
- de cuivre blanc. Sa formation , XXVIII , 218. Obtenu par M. Proust. Son analyse. Est composé d'acide marin , d'oxide d'étain , de cuivre et d'oxigène , 220 et suiv.
  - de fer. Ses effets dans la teinture avec la garance IV , 139. Procédé de Schéele pour en obtenir , XIII , 9. Ajouté à un mélange de dissolution de muriate de cobalt et de teinture de noix de galle , y forme un précipité d'un bleu très-foncé , XXVIII , 103.
  - de magnésic ; n'est pas entièrement décomposé par l'ammoniaque , IV , 221. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 13.
  - de mercure. Méthode de M. Martins pour faire ce sel par précipitation , préférée à celle de M. Wiegleb par M. Kasteleyn , XVI , 209. Méthode avantageuse pour le préparer en même temps que le muriate oxigéné du même métal , XXVI , 295. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 13.
  - mercuriel corrosif , ajouté à l'alun donne un mordant pour la teinture avec la garance , IV , 122. est décomposé par la dissolution de muriate d'étain , XII , 254. La dissolution de ce muriate est précipitée en une poussière blanche par l'ammoniaque , XIV , 47. Saveur de ce précipité. Changement d'état qu'il acquiert par la chaleur. Substances qu'on en obtient par la distillation , 48. Action des acides sur ce précipité. Différens sels qu'il forme avec ces acides , 49 , 50. Proportions des principes du muriate mercurio-ammoniacal , 51. Dissous dans l'alcool

ou dans l'eau, avec addition d'un peu de muriate d'ammoniaque, donne une réfraction sans couleur, XXIII, 176.

— de plomb. Moyen de l'obtenir, XIII, 31. Résidu de la décomposition du muriate de soude mêlé à l'oxide de plomb avec addition de chaux. Sa couleur, XIV, 18. Ce muriate se trouve mêlé avec la soude qu'on obtient de la décomposition du muriate de soude au moyen de la litarge. La calcination lui donne une couleur jaune. L'acide sulfurique change sa couleur, et il en résulte du sulfate de plomb, XIX, 99, 100. Moyen de décomposer ce muriate et d'en obtenir le plomb, 101. Décomposé par le charbon, XXV, 179. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.

— de potasse; retiré des cendres provenant de la combustion de l'extrait de quinquina, VIII, 148. Ce que 100 parties de ce sel contiennent d'alkali et d'acide selon Kirwan et Bergmann, XIV, 183, 184. La solution de ce sel est propre à éteindre le feu, XXVI, 291. Son usage est recommandé dans le scorbut et les fièvres, XXIX, 191. Procédé pour faire cristalliser à volonté l'un ou l'autre des deux sels d'une solution de muriate de potasse et de carbonate de soude, XXX, 204, 205.

— oxigéné. M. Wurzer de Bonn a, le premier, observé sa propriété détonante, XXVII, 85. La détonation qu'il obtint le rendit sourd pendant quelques jours, 86.

— oxigéné d'ammoniaque mêlé avec le phosphore et frappé avec le marteau produit une détonation terrible, XXVII, 82.

- oxigéné d'argent ; obtenu de la décomposition du nitrate d'argent par l'acide muriatique oxigéné mêlé avec le phosphore et frappé avec un marteau échauffé produit une foible fulmination , XXVII, 75.
- oxigéné de chaux ; est employé par M. Tenant pour le blanchiment des toiles , XXVIII , 329.
- oxigéné de mercure ; produit de sa décomposition au moyen de l'ammoniaque , XII , 72. Produit aériforme de sa décomposition par l'alcool , XV , 332. Mêlé avec le phosphore et frappé avec un marteau échauffé ne produit qu'une très-foible détonation , XXVII , 75.
- oxigéné de potasse ; est décomposé par l'acide nitrique , IV , 258. Par l'acide sulfurique , phénomènes de cette décomposition , 257. Sa préparation , XI , 19 et suiv. Son mélange avec le soufre et le charbon forme une poudre facile à s'enflammer par une forte percussion , 22 , 23. Cette poudre peut être préparée avec moins de danger que la poudre ordinaire , 22 , 23. Proportion des parties qui entrent dans sa composition. Sa force expansive. Moyen de l'augmenter , 24. Désavantage de cette nouvelle poudre , 25. Le mélange de ce sel avec le muriate d'étain produit une forte chaleur. Sa dissolution s'y opère avec un mouvement violent. La liqueur prend une couleur d'un jaune verdâtre et répand une odeur de gaz muriatique oxigéné ; XII , 235. Mêlé avec le phosphore produit , par la percussion , une détonation des plus fortes , XXVII , 73. Détonne par la percussion ou la tri-

- turation avec un grand nombre de substances combustibles, 73. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- de potasse ; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- de soude. Son effet dans la teinture avec la garance, IV, 115. Ses effets dans le bouillon de garance, 144. Son action sur la garance, 147. Son effet sur la congélation de l'eau, 235. L'alkali est très-variable dans ce sel, VI, 14. Sa décomposition par l'oxide de plomb donne du carbonate et du muriate de plomb, XIII, 31. N'est pas décomposé par les oxides de fer et de zinc, 32. Mis en poudre dans de l'eau distillée ne s'y dissout pas entièrement. Phénomènes qui ont lieu pendant sa dissolution dans les dissolutions des sulfates alcalins et terreux, 89 à 92. Dans les dissolutions des nitrates alcalins et terreux, 92 à 94. Pendant sa combinaison avec les autres muriates, 94, 95. Est plus dissoluble que la plupart des sels neutres, alcalins et terreux, 97. Produit du froid en se combinant avec l'eau, 98. Résumé de diverses expériences, 99 et suiv. Mêlé à l'oxide de plomb se décompose très-promptement s'il est privé de communication avec l'air extérieur, XIV, 16. La décomposition de ce mélange exposé à l'air libre est favorisée par l'addition de la chaux, 17. Couleur du muriate de plomb obtenu dans cette expérience, voy. muriate de plomb. Manière dont la chaux agit dans cette décomposition, 19. Cristallise en tremie, XIV, 148. Ce que 100 parties contiennent d'alkali et d'acide selon Kirwan,

Wenzel et Wiegleb, XIV, 199 et suiv. Méthode de M. Kirwan pour le décomposer, XVIII, 202. Par sa décomposition au moyen de l'acide sulfurique donne du sulfate de soude. Décomposition du sulfate de soude, XIX, 61. Procédé 62 et suiv. Proportions des matières, 66. Phénomène que présente cette opération, 67, 68. Produit, 69, 71. Est décomposé et converti en sulfate de soude par le sulfate de fer, 88. Est décomposé par le zinc, 92, 93. Substances qu'on obtient de sa décomposition par le plomb, 96. Procédé des cit. Chaptal et Bérard pour en extraire la soude au moyen de la litharge, 97 et suiv., 116. Est décomposé par la chaux, 103 et suiv. Par l'oxide de plomb rouge, 105. Le feld-spath, la potasse, l'acide pyrolignique, 109. La baryte, 110. Intermédiaires les plus propres à convertir le sel en sulfate, 121. Est décomposé par sa combustion avec le sulfure de fer et le charbon de terre. Le sulfure de fer et la tourbe, 123 à 130. Avantage qu'on peut retirer de sa décomposition par la craie, 132. Par l'intermédiaire de la pyrite, etc, 133. Son utilité dans la confection du savon, 278. Manière dont il agit dans cette opération, 325. A quelle température on obtient sa cristallisation, XXII, 27. Mêlé avec la neige ou glace pilée, l'ammoniaque et le nitrate de soude, produit du froid, voy. froid artificiel. Proportions des substances qui entrent dans sa composition suivant Bergmann, XXV, 293. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.

— de strontiane ; communique à l'alcool la propriété de brûler avec une flamme d'un rouge de carmin,

- XXI, 117, 130. Est plus soluble dans l'eau et l'alcool que le muriate de baryte, 141. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- suroxigéné de mercure; substitué par le cit. Portal aux autres préparations mercurielles dans le traitement des maladies vénériennes en a obtenu de bons effets, XXX, 294.
  - suroxigéné de potasse; contient du calorique et de la lumière, III, 220 et suiv. Enflamme et brûle le plus grand nombre des corps combustibles. Décrépité et lance de petites étincelles électriques, par le frottement, XXI, 235. Mêlé au soufre en poudre, détonne et s'enflamme par le choc, 236. Avec l'antimoine en poudre, fulmine et s'enflamme par le choc, 237. Moyen d'augmenter la fulmination, la détonation, 238. Aidé de l'action du feu, brûle avec flamme le sulfite de baryte et le convertit en sulfate, XXIV, 304. Son action sur le sulfite de chaux, 291. Sur le sulfite de magnésium, 300. Son effet stimulant et excitant éprouvé par le cit. van Mons, XXVIII, 266.
  - de zinc; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
  - de zircone, XXII, 201. Formé par l'union de la zircone à l'acide muriatique, 201. Substances qui le décomposent, 203 et suiv.
- MURIO-sulfate d'étain; mêlé à une forte décoction de quercitron. Couleura qu'on obtient de ce mélange, XXII, 100.

## N.

**N**APHTE jaunâtre, III, 300.



- NATRON.** Sel que l'on tire de l'Égypte, XIX, 58. Est un mélange de carbonate de soude et d'une petite quantité de muriate de soude, 259. Nom adopté par M. Klaproth pour l'alkali minéral, XXIV, 170.
- NÉCROLOGIE**, XXIII, 112. Mort du cit. Pelletier, membre de la société des pharmaciens de Paris, le 3 thermidor an 5, 21 juillet, 1797 (v. st.), 112.
- NÈGRES** de Gorée et du Sénégal, XVIII, 275, 283. Leur industrie, 284. Leur superstition, 286. Leur éducation physique, 293. Musique, danse et poésie des nègres Jolof, 300.
- NEIGE**; sa formation, V, 46, 47 et suiv. Avec l'acide sulfurique affaibli et l'acide nitrique refroidi à 20°. Ce mélange produit un froid de 40°, XXIII, 145.
- NERFS.** M. Brugman distingue la substance médullaire de ceux du cerveau au moyen de l'acide muriatique oxigéné, XXX, 215.
- NERIUM tinctorium.** Nouvelle espèce découverte au Bengale dont les feuilles donnent une fécule bleue entièrement semblable à l'indigo, XVIII, 109.
- NICKEL.** Procédé pour le séparer du cobalt, XXII, 108. Son action sur la dissolution de nitrate de cobalt, XXVIII, 104. Dans presque toutes les combinaisons connues offre des propriétés semblables au cobalt à quelques modifications près, 189.
- NITRATES.** Nouvelle dénomination de ces sels par M. Brugnatelli. Voy. oxiseptonales.
- alkalis. Mêlés avec le phosphore ne produisent

aucune fulmination s'ils sont frappés avec un marteau froid. Avec un marteau échauffé, la fulmination est plus forte que celle de la poudre à canon, XXVII, 74.

- d'alumine. Excellent mordant dans la teinture du coton avec la garance, IV, 120. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- ammoniacal; fait descendre le thermomètre pendant sa dissolution, IV, 96. Ce que 100 parties de ce sel contiennent d'ammoniaque et d'acide selon M. Kirwan, XIV, 207 et suiv. Un mélange de ce sel, de nitrate de soude et d'eau refroidi à 70° fait baisser le thermomètre à 17°, XXIII, 145.
- d'ammoniaque; mêlé avec le phosphore produit une détonation terrible par la percussion, XXVII, 81. Frappé seul, fulmine et détonne, 82. Sa décomposition sans danger par l'acide d'arsenic par Pelletier, 195. Enfermé avec un peu de phosphore dans un papier frappé une seule fois avec un marteau froid, fulmine avec véhémence, 332. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- ammoniaco-magnésien. Proportions de ses parties constituantes, IV, 219, 224.
- ammoniaco-mercuriel. Sa formation, voy. ammoniaque.
- d'argent; décomposé par les alkalis fixes (caustique), donne un précipité qui se dissout dans l'ammoniaque. Propriété de ce précipité lorsqu'on le fait sécher sur un papier à filtrer, I, 54, 55. Formation de l'argent fulminant par l'ébullition de la

liqueur décantée et dégagement du gaz azote, 55, 56. Ses effets dans la teinture avec la garance, IV, 134. Est suivant M. Hahnemann, un remède antiseptique très-puissant, XXVI, 291. Mêlé avec le phosphore produit une détonation terrible par le choc du marteau, XXVII, 72, 77, 79. Tentatives infructueuses de M. Brugnatelli pour le faire fulminer avec l'alcool, l'éther, les huiles volatiles et autres corps combustibles, XXIX, 173. Est employé localement par M. Rollo dans le traitement des ulcères, 210. Manière dont il agit, 211, 212, 216, 219.

— d'argent fondu ; laisse sur les escarres qu'il forme une couche de matière ayant l'apparence et l'éclat métallique, XXVIII, 251.

— de baryte ; décompose le sulfate d'alumine, le muriate et le carbonate de potasse, XV, 321. Propriété qu'il communique à l'alcool, XXI, 130, 131. Sa fusion, 277. Mêlé avec le phosphore produit une détonation très-forte par la choc du marteau, 82. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.

— de bismuth ; son action dans la teinture avec la garance, IV, 136. Peut, suivant M. Bucholz, s'unir avec le muriate de potasse, XXVI, 92. Lorsqu'il est sec en le mêlant avec le phosphore il produit une détonation très-vive par le moyen de la percussion, XXVII, 73.

— calcaire ; ses effets dans la teinture avec la garance, IV, 140.

— de chaux ; mêlé au carbonate de soude donne

- du nitrate de soude et du carbonate de chaux. Dans quel cas a lieu ce phénomène qui paroît contraire aux loix d'affinité chimique, XIII, 8, 9. Produit avec les dissolutions de nitrate de baryte et de strontiane et l'acide fluorique du fluat de chaux, XXI, 131. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
- de cobalt. La dissolution de ce sel privée d'excès d'acide éprouve un changement de couleur par l'addition d'un morceau de nickel, XXVIII, 104. Phénomène que présente le nitrate de cobalt lorsqu'on le précipite par l'ammoniaque en excès, 106.
  - de cuivre; son action dans la teinture avec la garance, IV, 137. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
  - d'étain; ses effets comme mordant dans la teinture avec la garance, IV, 122. Mêlé avec le phosphore détonne très-vivement par le moyen de la percussion, XXVII, 74.
  - de fer. Ses effets dans la teinture avec la garance, IV, 136. Procédé de Schéele pour en obtenir, XIII, 9. Il s'en forme pendant l'absorption du gaz nitreux par la solution du sulfate de fer, XXVIII, 177.
  - de magnésie; n'est pas entièrement décomposé par l'ammoniaque, IV, 215. Mêlé avec le phosphore produit une détonation très-forte par le choc du marteau, XXVII, 82. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
  - de mercure. Sa détonation, XXVII, 80. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13. Liquide, laisse

- sur les escarres qu'il forme, une couche de matière ayant l'apparence et l'éclat métallique, 251. Est proposé contre l'épilepsie, XXIX, 191. Est employé localement par M. Rollo dans le traitement des ulcères, 210. Manière dont il agit, 211, 212, 217, 219. Entre dans la composition du sirop de Belet, XXX, 176. Circonstances qui font varier sa forme cristalline, 210.
- de mercure fondu; mêlé avec le phosphore, détonne avec un bruit horrible si la percussion a lieu avec un marteau échauffé, XXVII, 74, 79.
  - métalliques; mêlés avec le phosphore, détonnent très-vivement, XXVII, 72, 73, 74, 77, 79, 80, 81, 82, 83.
  - d'or; sa détonation, XXVII, 80.
  - de plomb; ses effets dans la teinture avec la garance, IV, 134. Peut servir d'intermède pour rendre très-belle et très-solide la teinture noire sur la laine et le coton, VI, 43, 45. Mêlé avec le phosphore, produit une détonation occasionnée par la percussion et repasse à l'état d'oxide noir, XXVII, 81. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.
  - de potasse; son action sur la garance, IV, 147. Son effet sur la congélation de l'eau, 236. Son action sur le métal des cloches, IX, 325 et suiv. Opinion de M. Carradori sur sa détonation, XII, 56. Forme de ses cristaux, XIV, 86. Cristallisation d'une nouvelle variété, nommée, par le cit. Haüy, nitrate de potasse verticillé, 88 et suiv. Est le seul propre à la fabrication de la poudre, XX, 320. Combinaison de l'acide nitrique avec la potasse, 310. Aidé de l'action du feu, brûle avec

flamme le sulfite de baryte et le convertit en sulfate, XXIV, 304. Manière dont il fulmine avec le phosphore, XXVII, 74. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de soude. Ce que 100 parties de ce sel contiennent d'alkali et d'acide, selon Kirwan et Bergmann, XIV, 195. Mêlé en proportions inégales avec la neige ou la glace pilée, le muriate de soude et l'ammoniaque, produit du froid, voy. froid artificiel. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de strontiane. Propriété qu'il communique à l'alcool, XXI, 130. Précipité qu'il donne, 133. Sa calcination par M. Tromsdorff jusqu'à l'entière destruction de l'acide, XXVI, 89. Mêlé avec le phosphore produit une détonation très-forte par le choc du marteau, XXVII, 82. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.

— suroxygéné de potasse, III, 220 et suiv.

— de zinc; sa pesanteur spécifique, XXVIII, 13.

— de zircone; formé par l'union de la zircone à l'acide nitrique, XXII, 199. Altère les couleurs bleues sensibles aux acides, 200. Substances qui le décomposent, 200.

**NITRE**; avec l'acide vitriolique, est un excellent dissolvant pour l'argent sans toucher au cuivre, VII, 247. Ce que 100 parties de nitre cristallisé contiennent d'alkali et d'acide, selon Kirwan, Bergmann, Wenzel et Wiegleb, XIV, 178 à 181. Manière dont il agit lorsqu'il est en fusion sur l'or, l'argent et le platine, XXVII, 42, 43. Sa nature et l'analogie de son acide avec l'air expliqué par Magow, XXIX, 44, 49. Les terres argileuses et

calcaires en produisent en plus grande quantité que les terres quartzenses, 156, 157. Les temps orageux sont les plus favorables à sa production, 159. Est constamment mêlé avec le muriate de soude dans les plaines de Cujavie, 160.

**NITRIÈRES.** Degrés de température qu'elles doivent avoir, XX, 327. Matières les plus propres à l'arrosement des couches à salpêtre, 328. Manière dont on fait les couches en Prusse, 352. Dans l'île de Malthe, en Suède, 333. Matières propres à former une excellente nitrière, 343 et suiv. Lieux les plus convenables à former des nitrières, 345 et suiv.

— naturelle de Molfetta, voy. Pulo.

**NITROGENE**, XXV, 218.

**NITRO-muriate d'or.** Le précipité qu'on en obtient au moyen du carbonate de potasse mêlé avec le phosphore produit une détonation horrible au moyen de la percussion, XXIX, 177. Condition pour que le précipité produise tout son effet détonant, 178.

— muriate de platine; contient la quantité d'oxigène nécessaire pour transformer le mercure en oxide noir, XXVIII, 206, 207, 208.

**Noix.** Procédé de Léonard de Vinci pour en extraire une huile propre à peindre, XXIV, 153.

— de galle; son action dans la teinture avec la garance, IV, 128. Son action sur la garance, 148.

Ne doit point sa propriété à l'acide gallique lorsqu'on l'emploie comme astringent dans la teinture, IX, 148. Son infusion agit plus promptement sur la dissolution de sulfate de fer que l'acide gallique, XII, 314. Celle d'alep doit être préférée pour

la composition de l'encre. Contient un sel à base terreuse, de l'acide sulfurique et du fer, XV, 117 et suiv. Sa décoction décompose le sulfate de fer dont l'acide, s'unissant à la terre gallique, forme une sélénite et l'oxide du même sel est précipité en noir, par la matière colorante de la noix de galle, 120 et suiv. Phénomènes que présente l'union de ces deux substances, 117 à 125. Examen des différens précipités obtenus dans les expériences comparés avec le précipité de la décomposition du sulfate de fer par l'eau pure, 128. Résultats, 130 et suiv. Ce qui donne naissance à cette production végétale, XVII, 3. Description et propriétés des espèces les plus connues dans le commerce, 5. Auteurs qui se sont le plus occupés de connoître le principe astringent de la noix de galle et qui ont découvert l'acide qu'elle contient, 7. Action de l'eau sur cette substance, 11. Couleur qui se manifeste dans les dernières teintures. Changemens que font éprouver à cette couleur les acides sulfurique, nitreux et muriatique oxigéné, l'eau de chaux, l'alkali fixe caustique, 12 et suiv. 25. Cause de l'altération qui se manifeste dans les liqueurs, 12, 15. Avantage d'employer l'alcool au lieu d'eau pour la préparation de la teinture, 16. Extrait qu'on obtient par l'évaporation des liqueurs. Manière dont l'éther, l'alcool, les alkalis agissent sur cet extrait qui donne, par la distillation, des cristaux d'acide gallique, 17 à 19. Action des alkalis sur l'infusion et décoction de noix de galle, 19. Phénomènes que présentent les substances alkales non caustiques sur



la décoction et infusion, 22. Substance singulière à laquelle l'acide gallique se trouve combiné dans la noix de galle, 24. Opinion sur les parties qui composent cette substance, 32. Matière qu'on obtient par l'évaporation des infusions et décoctions dès qu'elles ont acquis une couleur verte, 25 et suiv. Action de l'alcool et de l'éther sur la noix de galle, 28 et suiv. Distillation de la noix de galle à l'eau froide, 35. A l'eau bouillante, 36. A feu nu, 37. Produit, 39. Cause de la quantité d'acide carbonique qui passe dans cette dernière distillation, 41. Couleur que communique la noix de galle aux solutions de sulfate de fer et précipité qui se forme. Cause de la première couleur qui se manifeste, 53. Moyen d'obtenir une précipitation abondante de sulfate de fer, 54. Phénomène qui a lieu par l'addition d'un acide à la solution de sulfate de fer précipitée par la noix de galle, 55. Différence entre les précipités formés par l'acide gallique et ceux formés par la noix de galle, 56 à 62. Ne peut être remplacée dans la teinture du coton en rouge par le sumach, l'écorce d'aune ou de chêne, mais peut l'être pour les teintures sur la laine et sur la soie, XXVI, 276. Cause de cette différence, 276. Action de sa teinture sur le muriate de cobalt, XXVIII, 103.

**NOMENCLATURE.** Auteurs qui ont travaillé à la nouvelle nomenclature chimique, II, 194. Substances qu'ils ont renfermées dans la première classe, 194. Dans la deuxième, 198. Dans la troisième, 201. Dans la quatrième, 202. Dans la cinquième, 203. Nouvelle nomenclature de M. Christophe Girtanner

pour la langue allemande, XVI, 109. Avantage que l'on tire de celle de la chimie et de quelques autres sciences, XX, 206. Examen de quelques critiques de la nomenclature des chimistes français, XXV, 205. Noms que MM. Kirwan et Dickson proposent de conserver, 207. Nom que M. Spallanzani croit qui conviendrait le mieux à l'oxigène à l'état de fluide élastique, ainsi qu'à l'azote, 211, 216, 217 et suiv. Critique étimologique de M. Dickson, 211.

NOTE relative au mémoire du cit. Vauquelin, sur la nature de l'alun, XXV, 107.

— et correspondance sur des envois de calculs aux citoyens Fourcroy et Vauquelin, XXX, 54.

NOTICE de quelques ouvrages de chimie, XXII, 91.

Sur des incrustations siliceuses, et des produits trouvés sous la lave dans la ville de Torre del Greco, par M. Tompson, 91. Sur les engrais, par Rich, Kirwan, 93. Dissertation inaugurale etc. sur le septon (azote), par Wintrep Saltoustaill, 96. Recherches expérimentales sur la physique des couleurs permanentes, etc., par Edward Bancroft, 99. Traité sur le sang, etc., par feu J. Hunter, 101. Transaction de la société pour l'encouragement des arts, 104. Dictionnaire de chimie par Nicholson, 105. Registre de la société pour les expériences, etc., 106.

— historique sur Bayen, membre de l'Institut national, XXVI, 278. Il fut un très-habile pharmacien, 279. Eaux minérales qu'il a analysées, 280. A présenté divers mémoires à l'Académie des sciences sur les marbres, les serpentines, etc., 282.

Découvertes que lui procurèrent ses travaux sur les précipités de mercure, 283, 284. Ses travaux sur l'étain. Jugement qu'il porta sur un marbre qui prouve l'habitude qu'il avoit de considérer les objets, 285.

— des travaux de Bertrand Pelletier, XXVII, 195.

## O.

**O**BJECTIF éplanatique, XXIII, 177.

OBSERVATIONS sur l'origine du tinckal, II, 299. Sur le nouveau dictionnaire de chimie de M. Keir, par le C. Berthollet, X, 131 et suiv. Sur plusieurs substances métalliques fondues qui possèdent la propriété de se cristalliser en se refroidissant, XVIII, 103 et suiv. Sur les attractions prochaines; XXII, 107. chimiques, XXIV, 168. Sur les oxides et les dissolutions métalliques, XXV, 272.

— sur les poissons, XXVI, 112.

— sur le catalogue méthodique et raisonné de la collection de fossiles de Mlle E. de Raab, par M. de Born, par le prince Dimitri de Gallitzin, XXXII, 108.

ODORIMÈTRE, XXI, 260.

ODOROSCOPE, XXI, 260.

ŒTITES. Voyez pierres d'aigle.

ŒUFS plongés longtemps dans l'air acquièrent la propriété de se cuire et de durcir plus vite, XXVIII, 260.

— de poule. Le poids moyen d'un œuf est de 58,117 grammes. Quantité de matière qu'une poule emploie en 6 mois, tant pour la formation de la coquille que pour la substance de l'œuf, XXIX, 7.

- OISEAUX** de proie nocturnes; suivant M. Carradori digèrent les végétaux et se soutiennent très-bien avec cette nourriture, **XXIX**, 171.
- OLIVINE.** Nom donné par M. Werner à une pierre verdâtre qui a quelques rapports avec le verre volcanique. Se trouve dans des produits balsamiques. Analyse d'une olivine verte. D'une olivine altérée. Résultats, **XIII**, 330, 331.
- OPALE.** Selon M. Beireis l'opale est une production volcanique ou un verre volcanique, **XVI**, 208. Ce qui donne lieu à cette opinion, 208.
- verte; contient de l'alumine, de la silice et de l'oxide de fer, **I**, 181.
- OPHTALMIE.** Maladie endémique de l'Egypte, **XXIX**, 204.
- OPIUM.** La manière dont il agit sur les fluides et les solides animaux est ignorée, **XXVIII**, 255.
- OR.** Moyen d'émailler sur ce métal, **IX**, 196, 205. On l'obtient de la plus grande pureté lorsqu'il n'est point allié au platine ni à l'argent, en le précipitant par le moyen du mercure, **XIX**, 368. Est précipité par l'étain en oxide pourpre, **XXIV**, 127. Moyen de le réduire en feuilles très-minces, ainsi que les autres métaux. Ce qu'un bon ouvrier anglais fait de feuilles avec 2 onces 2 deniers d'or, l'épaisseur de la feuille est la 282. millième partie d'un pouce, 166. Rapport de l'épaisseur des feuilles d'argent à celles de l'or, 167. Pesanteur spécifique et volume spécifique de l'or fondu; de l'or travaillé, **XXVII**, 104. Procédés employés en Russie pour le séparer de l'argent aurifère retiré des mines,

XXVII, 181 et suiv. Fourneau dont on se sert pour cette opération, 181. Quantité d'oxygène nécessaire à ce métal, lorsqu'il est parfaitement pur, pour qu'il se dissolve dans les acides, et qu'il les neutralise, XXVIII, 80. Procédé pour faire cristalliser l'or après l'avoir précipité de sa dissolution par le moyen de la soude, en se servant du phosphore fondu dans l'huile de thérebenthine et exposant ce mélange au feu d'un fourneau, XXVIII, 87. Observations sur cet objet, 88. Cristallisations qui figurent des arbres complets, ayant troncs, branches et feuilles, obtenues en précipitant l'or par l'étain, et l'argent par le cuivre, 89. On l'oxide en le triturant dans un mortier avec de la salive, 262.

— d'Allemagne, se fait en cimentant des lames de cuivre avec la calamine, XXIV, 167.

— fulminant; par sa détonation dans différens gaz, laisse dégager du gaz azote, X, 203, 204. Sa détonation par le choc, XXIX, 177. \*

— graphique d'Offenbanya, contient du métal de tellurium, de l'or, de l'argent, XXV, 280.

— musif. Voy. oxide d'étain sulfuré. Procédé de M. Brugnatelli pour préparer un or musif de la plus belle qualité, XXIX, 190.

ORGE. Expériences faites sur cette substance, qui prouvent que l'oxygène est nécessaire pour la conservation du muqueux végétal en sucre, XXV, 40 et suiv.

ORIENTALE. Nom donné par le C. Haüy à l'espèce de gemme connue sous les noms de rubis, saphir, topaze d'Orient, suivant sa couleur, XVII, 313.

— allongée. Ses caractères géométriques, XVII, 314.  
 — ennéagone. Ses caractères géométriques, XVII,  
 315.

— mineure. Ses caractères géométriques, XVII, 314.  
 — primitivo, XVII, 313.

**Os.** Dans quel cas les os perdent de leur consistance  
 et deviennent flexibles, XVIII, 116.

**OUVRAGES NOUVEAUX.** Cours d'histoire naturelle, par  
 le C. Vanderstegendeputte, XXV, 109. Observa-  
 tions médicales des citoyens Waton et Guerin,  
 111. Système d'économie rurale, par M. de Zeh-  
 men, 112. Exposition des caractères de la nouvelle  
 chimie, par M. A. N. Scherer, 219. Nouveaux ob-  
 jets de chimie, 221. De Mayow, médecin de Lon-  
 dres, publié en 1669. Hommage que le cit. Four-  
 croy rend à cet auteur, XXIX, 44 et suiv. Son opi-  
 nion sur l'air, sur le sang, offre des rapprochemens  
 nombreux et exacts des opinions modernes, 44, 45.  
 Rapports des machines dont il s'est servi dans ses  
 expériences avec celles des chimistes modernes,  
 46, 47 et suiv., 81, 82, 90.

**OXALATE** de chaux découvert par les cit. Fourcroy et  
 Vauquelin dans les calculs urinaires, XXX, 59.

**OXIDATION.** Le point d'oxidation nécessaire pour sé-  
 parer le cuivre de l'étain oxidé est entre 5 et 7,  
 pour 100, IX, 317. Caractères qui annoncent que  
 l'oxidation est en deçà ou au-delà, 317. Oxidation  
 et affinage du métal des cloches par les oxides d'ar-  
 senic, de plomb, de mercure et de manganèse, 320,  
 324.

**OXIDE** formé sur le cuivre par la vapeur de l'acide

- muriatique oxigéné, peut remplacer le vert-de-gris, I, 72.
- Nom donné par les auteurs de la nouvelle nomenclature, aux métaux qui sont combinés avec la base de l'air vital, et qui ne sont point acides, II, 206. De quelque manière qu'ils arrivent à cet état, fournissent du gaz oxigène dans la même proportion, XIII, 69. Précipités par d'autres oxides métalliques, ne détonnent nullement, XXVII, 332. Oxides qui cèdent le plus facilement l'oxigène aux matières animales, XXVIII, 246.
  - animal. Voy. calcul vesical nommé ensuite oxide ourique ou urique; M. Pearson a donné ce nom à la substance qu'il a obtenue des concrétions urinaires. Voy. concrétions urinaires. Cet oxide existe, suivant cet auteur, dans plusieurs autres matières animales, XXVII, 247. Manière de le reconnoître. Ne se trouve jamais que dans les concrétions urinaires de l'homme, et non dans celles des animaux, 248. N'est autre chose que l'acide lithique des chimistes suédois et français, 271.
  - d'antimoine. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 317. Chauffé avec le muriate d'étain lu abandonne l'oxigène qu'il contient, XII, 255.
  - blanc d'antimoine par le nitrate de potasse; moyen de le ramener à un degré d'oxidation où il puisse entrer en combinaison avec l'acide tartareux et la potasse, XXX, 209.
  - sulfuré grisâtre d'antimoine. Explosion arrivée en voulant réduire cet oxide par le feu, au moyen de la potasse et du charbon, XXIII, 75.

- d'antimoine sulfurés, détonnent par le choc avec le muriate suroxygéné de mercure, XXI, 238. Réforme proposée par le docteur Bremser dans la préparation de l'oxide d'antimoine sulfuré d'Offmann, XXIII, 78. Méthode proposée par M. Goettling, 79. L'opinion du cit. Berthollet est, que ces sels sont une combinaison d'antimoine plus ou moins oxidé, avec le soufre et l'hydrogène sulfuré, XXV, 259.
- d'argent. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 315. Mêlé à une dissolution de muriate d'étain, lui abandonne l'oxygène, et paroît sous la forme brillante de l'argent, XII, 235. Est décomposé par la lumière à une température peu élevée, XXVII, 168. Dans quelle circonstance il détonne, 352. Dans quelle circonstance il détonne avec plus de force que l'oxide d'or, XXIX, 191.
- gris d'argent; brûle les substances animales par lesquelles il se laisse enlever l'oxygène et repasse à l'état métallique, XXVIII, 242.
- d'arsenic; dissous dans l'eau se combine avec l'hydrogène sulfuré, XXV, 260. Se dissout dans le gaz hydrogène, XXVII, 141. Brûle les substances animales par lesquelles il se laisse enlever l'oxygène, et repasse à l'état métallique, XXVIII, 242.
- blanc d'arsenic. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 317.
- d'azote. Moyen de le former, XXII, 97. Peut devenir un poison très-actif, 97.
- de bismuth. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 317.
- de chrome trouvé dans le plomb rouge de Sibérie,



- XXV, 199. Dans l'émeraude du Pérou, a la propriété de colorer en vert le borax et le sel microcosmique, XXVI, 261, XXX, 97. Se trouve souvent avec les terres dans la composition des fossiles terreux, XXX, 86.
- de cobalt. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 318. Est noir quand il est pur et qu'on l'a fait rougir afin d'enlever toute l'humidité, XXVIII, 107.
  - bleu de cobalt, XXVIII, 93, 105.
  - de cuivre, se trouve souvent avec les terres, dans la composition des fossiles terreux, XXX, 86.
  - brun de cuivre. Substances qu'il contient. Voyez acétite de cuivre.
  - d'étain. Son action dans la teinture du drap, IV, 161. Son usage dans la teinture sert à rendre plus solides les couleurs et les nuances qu'on obtient au moyen de l'alumine, VII, 242. Dans quel cas il décompose le muriate suroxygéné de mercure et les oxides mercuriels, XXVIII, 214. Retient fortement l'oxygène, 248. Son action sur le suc exprimé des peaux de prune rouge, XXX, 192. Est soluble dans la potasse caustique, 95.
  - d'étain sulfuré. Moyen de l'obtenir. Voy. étain.
  - demi-vitreux ou litharge. Sa dissolution dans l'eau de chaux. Cristaux qui se forment par l'évaporation de la dissolution, I, 53. Substances qui décomposent cette combinaison, 53. Propriété de cette combinaison due à la chaux, 54.
  - de fer et l'alumine ont la propriété d'attirer les parties colorantes des substances propres à la tein-

ture et de produire avec ces substances des couleurs variées, VII, 238. Procédé pour les employer, 238. L'effet de cette attraction est détruit en partie par le mélange des acides, des alkalis ou des sels neutres à ces substances, 242. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 316. Contenu dans la dissolution du muriate de zircon; moyen de l'obtenir, XXII, 188. Moyen dont M. Priestley s'est servi pour lui rendre son éclat métallique, XXVI, 66. Une dissolution de cet oxide donne au coton une couleur jaune chamois qui se fonce par son exposition à l'air, 266. La couleur de cet oxide résiste à l'air, à l'eau et aux lessives alkalinés, 267. Pour opérer sa dissolution on se sert ordinairement des acides acéteux, sulfurique, nitrique ou muriatique, 267. Avantage que procure l'usage du premier de ces acides, 268. Procédés pour former dans les ateliers de teinture la couleur connue sous les noms de couleur d'ocre ou de rouille, 269. Ces couleurs fatiguent ou brûlent l'étoffe; moyen employé par le citoyen Chaptal pour parer à ces inconvéniens, 269, 270. Essais tentés infructueusement par ce même chimiste, pour obtenir un vert solide d'une combinaison de jaune provenant de l'oxide de fer, avec le bleu de l'indigo, 271. Couleur qui résulte de la combinaison de l'oxide de fer avec le rouge de la garance; préparation que doit subir le coton avant de recevoir cette couleur, 271, 272. Cause de la difficulté d'obtenir une couleur violette bien unie de la combinaison de l'oxide de fer avec le rouge de garance. Moyen d'y remédier, 272, 273. Procédés pour se procurer diffé-

reutes nuances de violet, 274. Végétaux qui étant combinés avec l'oxide de fer peuvent donner des couleurs végétales brillantes et solides, 275. Toutes les espèces d'oxides de fer peuvent passer à l'état de fer doux, d'acier et de fonte, suivant les proportions de charbon qu'on emploie, XXVIII, 26. Se trouve souvent avec les terres dans la composition des fossiles terreux, XXX, 86.

— noir de fer ; retient fortement l'oxigène, XXVIII, 248.

— rouge de fer provenant de la décomposition du plomb spathique de Carinthie, VIII, 105. Est plus énergique que l'oxide de fer noir, parce que la portion d'oxigène qu'il contient au-dessus de son oxidation en noir, adhère moins que celle qui le constitue premier oxide, XXVIII, 246. Prescrit aux malades sous le nom de safran de Mars, perd une portion de son oxigène en traversant le canal intestinal, et sort de leurs intestins dans l'état d'oxide noir, 250.

— hydro-carboneux, XI, 162.

— de manganèse ; en se combinant avec le cuivre, n'altère point sa ductilité, I, 303. Laisse échapper une partie de son oxigène à une chaleur médiocre, II, 71. Tient du gaz azote, III, 72. Fournit de l'azote, IV, 252. Distillation d'ammoniaque sur du manganèse. Voy. gaz nitreux employé pour favoriser la réduction de l'oxide de molybdène, 17. Dépouillé de son oxigène n'acquiert plus la faculté d'en donner lors même qu'on l'expose à l'air atmosphérique, 17. Peut être employé avec succès au

départ du métal des cloches, IX, 338 et suiv. Ajouté à une dissolution de muriate d'étain, lui cède son oxygène, XII, 234. Propriété, qu'il communique à l'acide sulfurique en lui enlève une partie d'hydrogène. Voyez acide sulfurique. Enlève l'hydrogène sulfuré à l'eau. Son action sur l'hydro-sulfure d'ammoniaque, sur l'acide oxalique et sur l'acide tartareux, XXV, 258. On obtient un verre couleur de pourpre en fondant une matière vitrifiable non colorée avec cet oxide à l'aide de la flamme d'une chandelle, XXVII, 174. Se trouve souvent avec les terres dans la composition des fossiles terreux, XXX, 86.

- de manganèse natif, contient quelquefois de l'azote, I, 50.
- de manganèse de Westrogothie. Son analyse par M. Gadolin, IX, 98. Erreur de Schéel sur la conversion du manganèse en chaux, 97. Ses usages et ses effets dans la composition du verre, 244, 245, 246.
- blanc de manganèse; se dissout facilement dans l'acide benzoïque; dissolution des cristaux que produit cette dissolution dans l'eau et dans l'alcool, XI, 317.
- noir de manganèse; distillé avec l'acide nitreux fumant donne de l'acide nitrique blanc, VI, 46. Distillé avec l'acide sulfurique n'a point la propriété de dissoudre facilement l'or, l'argent, le mercure, sans produire d'effervescence, ainsi que l'a prétendu M. Schurrer, VII, 237 et suiv. Se laisse enlever une partie de son oxygène par l'acide sulfureux, XI, 178.

- rouge de manganèse du Piémont. Résultat de son analyse, VI, 48, 49.
- de mercure; par le feu tient de l'acide carbonique, III, 75, 91. Est entraîné et dissous par le gaz oxygène. Voy. gaz oxygène. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 316. Préparé par l'acide nitrique et traité avec le phosphore, phénomènes qu'il offre, XIII, 124. Selon MM. Green et Westrumb ne donne aucune bulle d'air déphlogistiqué ou gaz oxygène pendant sa revivification, XVIII, 3. Procédés de M. van Mons au moyen desquels il oxide le mercure, le revivifie et en obtient du gaz oxygène, 5 à 9. Réduit par la potasse avec effervescence. Observations de M. Scherer sur cette expérience, XXIV, 168.
- de mercure; sont ceux qui décomposent avec plus de facilité l'ammoniacque, et produisent plus rapidement de l'acide nitrique, VI, 299. Procédé indiqué par le cit. Berthollet pour s'assurer que la réduction des oxides de mercure les plus récents et le dégagement d'air vital ne sont point une supposition, ainsi que le prétend M. Gren, XI, 16. Supposition de M. Priestley sur la réduction en métal de quelques-uns de ces oxides. Réponse du cit. Adet à cette supposition, XXVI, 304.
- blanc de mercure. Formation accidentelle de cet oxide, par le cit. van Mons, XXX, 212.
- gris de mercure; fulmine avec le phosphore par le choc du marteau. Voy. oxides métalliques. Cet oxide par l'ammoniacque, n'exige qu'une faible percussion pour détonner, XXVII, 332, XXIX, 191.

- de mercure rouge. Sa préparation, III, 310. Nouveau procédé de M. van Mons pour l'obtenir par l'acide nitrique, XII, 170. Brûle les substances animales par lesquelles il se laisse enlever l'oxygène et repasse à l'état métallique, XXVIII, 242. Qui est caustique, n'est que purgatif ou altérant lorsqu'il est oxide gris ou oxide blanc, 246. En cédant son oxygène au sérum albumineux du sang et au blanc d'œuf, se rapproche de l'état métallique, 259. Entre dans la composition du sirop de Belet, XXX, 170. Procédé de M. Hildebrandt pour le préparer, 212.
- jaune de mercure; mêlé avec le phosphore fulmine par le choc. Voy. oxides métalliques. Condition pour que la fulmination ait lieu, XXVII, 76.
- métalliques, ont la propriété de se combiner avec les acides et les alkalis, I, 61. Ils se combinent quelquefois entre eux, 63. Avantages que l'art de la teinture peut retirer de leur combinaison avec les parties colorantes et astringentes des végétaux, 239 et suiv. Leur action sur l'ammoniaque, II, 219 et suiv. Leur emploi dans la verrerie, IX, 236. Changemens qu'ils éprouvent à un feu violent; à un feu modéré. Action des prussiates alkalis sur ces oxides, X, 277. Couleurs qu'ils donnent aux acides, 310. Décomposent en partie l'ammoniaque et forment avec cet alkali une combinaison particulière, XIII, 33. Leur action sur les sulfites alkalis et terreux, XXIV, 253, 262, 271, 285, 293, 304. Traités avec le phosphore, et frappés sur l'enclume avec un marteau échauffé, ne produisent au-

- cune fulmination excepté les oxides jaune et gris de mercure, XXVII, 75, 79. Espèces qui tiennent le premier rang parmi les substances qui fulminent, 81. Plusieurs sont décomposées par la lumière à une température peu élevée, 168. Formés de métaux qui attirent le moins l'oxygène, sont de violens caustiques. Ceux qui retiennent fortement ce principe sont ou peu énergiques, ou absolument inactifs, XXVIII, 248. Preuve de leur réduction et du passage de leur oxygène dans les matières animales, 250. La cause de leur âcreté vénéneuse leur est enlevée par les eaux sulfureuses naturelles ou artificielles, 251. Ne sont pas également propres à enlever et à fixer les couleurs végétales, XXX, 198. Leur réduction par la lumière, XXIX, 330, 331. Un ou plusieurs sont souvent joints aux terres dans les pierres, XXX, 85.
- de molybdène. Sa réduction est facilitée par le manganèse. Voy. manganèse. Ne peut se réduire à fusion parfaite, IV, 16. Sa réduction est favorisée par l'accès de l'air commun, 16. Le carbure de fer, 16. S'unit aisément avec le platine, 17.
  - de nickel. Examen chimique de cet oxide, par M. Klaproth; résultats, I, 167 et suiv. Analysé par M. Gmelin, contient de l'oxygène, de l'acide arsenique et très-peu d'alumine, XX, 383. Se trouve souvent avec les terres dans la composition des fossiles terreux, XXX, 86. Est dissous par l'ammoniaque à laquelle il donne une couleur bleue particulière; moyen d'obtenir cet oxide; sa couleur, 98.
  - d'or. Son affinité avec l'ammoniaque, I, 64. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 314. Obtenu

- de la décomposition du nitro-muriate d'or, au moyen du carbonate de potasse est fulminant, XXVII, 331. Pour détonner sans addition de combustible, a besoin d'être précipité par un alkali mis en excès, 332. Expériences de M. Brugnatelli sur cet oxide, XXIX, 189.
- d'or formés par les alkalis, suivant le citoyen van Mons doivent leur propriété détonante à l'azote, XXIX, 191.
  - ourique. Voy. oxide animal.
  - de platine Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 315.
  - de plomb, attire le gaz azote de l'atmosphère, III, 74. Son effet dans la teinture du drap, IV, 161. Trouvé dans le plomb spathique de Carinthie, VIII, 111. Décompose le muriate de soude, XIII, 31. Les sels neutres à base de soude, 28. M. Priestley lui a rendu son éclat métallique en le chauffant avec un verre ardent dans du gaz hydrogène, XXVI, 66.
  - de plomb demi-vitreux. Son action dans la teinture de garance, IV, 135.
  - blanc de plomb. Manière économique de le faire, XII, 223. Son action sur le suc exprimé des peaux de prune rouge, XXX, 192.
  - rouge de plomb. Expériences du cit. Guiton qui prouvent que sa réduction par le soufre et le carbonate de potasse, annoncée par M. Wiegleb, répugne à tout ce qui est connu de l'action du sulfure alkalin sur les métaux, XXVII, 322, 330. Résultats des expériences de M. Richter sur sa prétendue réduction,



- réduction, d'après celles de M. Wiegleb, XXX, 7. Suivant ce premier auteur, 16 grains de charbon peuvent réduire 480 grains de minium. Comparaison qu'il fait du résultat de ses expériences avec la quantité d'oxigène que le soufre et le charbon peuvent admettre, suivant la progression des nombres triangulaires qu'il a trouvés dans sa stœchiométrie, 8 et suiv. Source d'erreurs dans ce raisonnement mathématique, 10.
- de tellurium, XXV, 278, 279, 280.
  - de tungstène. M. William Henri annonce qu'on veut l'employer pour fixer la couleur du cætus opuntia, XXVIII, 329. Couleur que prend cet oxide avec le suc de prune rouge, XXX, 193, 194. Est parmi les oxides métalliques le plus propre à fixer les couleurs végétales, et peut former avec elles des laques précieuses à la peinture, 198.
  - végétaux, II, 235. Effets que produit la fermentation vineuse sur ces oxides, 238.
  - de zinc. Son effet dans la teinture du drap, IV, 161. Précipité de l'acide nitrique par le carbonate de potasse, et desséché, s'enflamme spontanément comme du phosphore, VI, 28, 29. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 317. Est soluble dans la potasse caustique, XXX, 95.
  - gris de zinc; retient fortement l'oxigène, XXVIII, 248.
- Oxigène; peut être en très-grande quantité dans une substance sans qu'elle soit acide, II, 68. Base de l'air vital, 195. A un certain degré de chaleur a plus d'affinité pour quelques substances que pour le calorique, 232, 233. Est absorbé par le métal des vais-

seux employés dans la formation de l'eau, III, 87. Sa combinaison avec le mercure, 109. Est absorbé par les matières colorantes végétales qu'il décolore, V, 82. Est absorbé en proportions inégales par les matières végétales colorées; fait varier leurs nuances, 90, 91. Celui de l'atmosphère, de la rosée et de l'acide muriatique oxygéné rendent les parties colorantes du fil écrit solubles dans l'alkali, VI, 212, 213. Rend à l'indigo sa couleur bleue lorsqu'il a été verdi par l'union avec un alkali, la chaux ou un oxide métallique, 229. Change la nature des acides végétaux en diminuant l'hydrogène de leur radical, 230. Altère les parties vertes des plantes, 235, 240. A quel degré de température il oxide le mercure, VII, 69. La lumière et la chaleur favorisent son action sur les parties colorantes, IX, 144, 145. A une plus forte affinité avec le charbon qu'avec le phosphore. Forme avec le premier de l'acide carbonique, XIII, 102. Manière dont s'opère sa combinaison avec l'azote, voyez azote. Changement qu'il éprouve dans nos poumons, XXI, 227. Son union avec les corps combustibles est favorisée par le choc, 239 et suiv. Convertit le muqueux végétal en sucre, XXV, 40 à 44. Substance qui s'unit aux combustibles en abandonnant une partie du calorique qui le mettoit en état de gaz, 210. Nom que lui donne M. Brugnatelli, 211, 216, 217. Contient beaucoup d'eau, XXVI, 83. Nouveau moyen de déterminer la quantité qu'en contient l'air atmosphérique, XXVII, 146. Cause qui empêche sa base de s'unir aux principes constituans de la cire ou de la chandelle à une basse température, 172. En le combi-

nant avec un verre non coloré contenant du manganèse, on fait prendre à ce verre une couleur de pourpre, 175. Son existence est niée par quelques personnes; quelques-autres lui refusent les propriétés ou caractères chimiques que Lavoisier et autres y ont découverts, XXVIII, 238. Jouit de vertus médicamenteuses énergiques, 239. Est cédé par le sublimé corrosif à la chair avec laquelle on le met en contact, 241. Peut bien, suivant le cit. Fourcroy, être la cause de l'action qu'exercent quelques médicamens, 243. Est le principe de la saveur et de l'âcreté des corps brûlés. Propriétés qu'il communique à différentes substances, 243 et suiv. D'où dépend la propriété médicinale des composés dont il fait partie, 247. Se sépare avec rapidité de l'acide nitrique, 248. Procédé pour l'enlever à un corps; est enlevé en partie au sublimé corrosif, par le mercure coulant, 253. Action énergique qu'il exerce sur nos organes, 256, 266, 267. Son action sur les matières animales, 258 et suiv. Manière dont il agit dans les médicamens, 264 et suiv. A une température médiocre se combine de préférence avec l'hydrogène, et à une forte chaleur, de préférence avec le carbone, XXIX, 116. Est, suivant M. Ingenhouz, une des principales causes de la fertilité du sol, 127. Est absorbé par l'humus, les terres argileuses et les terres simples, 128, 130, 133, 134, 138. Une des méthodes de l'obtenir est d'exposer des feuilles sous l'eau aux rayons du soleil, 136. Suivant M. Humboldt, joue le rôle le plus important dans l'économie animale et végétale,

144. En quoi il diffère du thermoxigène, voyez thermoxigène.

**OXIMURIATIQUE** thermoxigéné; nom donné par M. Brugnatelli à l'acide muriatique oxigéné, XXV, 216, XXVI, 335.

**OXINITRIGÈNE**, XXV, 218.

**OXISEPTONATES**. Nom que M. Brugnatelli donne aux nitrates, XXIX, 181.

**OXISEPTONIQUE**. Nom donné à l'acide nitrique par M. Brugnatelli, XXIX, 181.

P.

**P**AILLE d'avoine contient de l'alkali et du carbonate de chaux, XXIX, 19.

**P**APIER, enduit d'un encolage d'alun n'est plus inflammable, V, 147. Imprégné d'un peu d'huile, en tombant dans un mélange d'acide sulfurique et de nitrate de potasse, s'enflamme aussitôt, XXIII, 82.

— Fabrication d'un nouveau papier pour l'impression en taille-douce; substances qui entrent dans sa composition, XXII, 104.

— bleu à sucre. Manière de le préparer, IV, 288.

— imprimé. On parvient à en détacher l'encre en les faisant tremper dans l'eau, ensuite bouillir dans une lessive caustique; lorsqu'il est réduit en pâte on le convertit en papier; procédés, XIX, 237, 242, 243, 244. L'opération pour la refonte des papiers manuscrits diffère en ce qu'on les met dans l'eau bouillante, et que l'acide sulfurique remplace la lessive caustique employée pour la refonte

des papiers imprimés; procédé, 246 à 250. Description d'une machine à triturer la pâte humectée par la liqueur alcaline, 250 et suiv.

**PAIN.** Est approprié à nos besoins par la fermentation, IV, 53.

**PARAGUATAN;** nouveau bois propre à la teinture, connu à la Guyane sous ce nom, dont l'écorce, le bois et les feuilles produisent des couleurs différentes, XXIII, 320. Action des acides sulfurique, muriatique et nitrique, des alkalis sur l'extrait coloré de l'écorce bouillie dans l'eau, couleur que communique la fécule de cette écorce à la laine, au coton et à la soie, à l'alcool dans lequel elle se dissout lorsqu'elle est desséchée; en décoction forme avec l'alun une espèce de laque, 321. La même décoction mêlée avec celle de noix de galle, donne un précipité couleur de rose tendre; sa couleur est supérieure à celles de la garance, du brésil et du campêche; peut remplacer les couleurs qu'on retire du carthame, 322. Paroît être le même arbre observé par François Corréal à Popayan; peut être regardé comme une production précieuse pour l'art de la teinture, 323. Résiste un peu plus que les bois de brésil et de campêche à la lumière du soleil, XXVIII, 312.

**PARTIES colorantes.** Ce que c'est, IX, 140.

— colorantes du chanvre, sont de même nature que celles du lin, VI, 217. Voy. lin.

— colorantes du coton écri, diffèrent de celles du chanvre et du lin; sont plus solubles dans les alkalis, et d'un jaune pâle, VI, 217.

- colorantes de l'écorce des arbres, paroissent de même nature que celles de l'écorce du lin; éprouves de ses parties traitées par l'eau, l'alcool, l'alkali, l'eau de chaux, les oxides métalliques, les acides, etc. VI, 232 et suiv.
- colorantes des feuilles sèches; se rapprochent encore plus de celles du lin que celles de l'écorce des arbres, VI, 235.
- colorantes du lin, deviennent solubles dans les alkalis par leur combinaison préalable avec l'oxigène, VI, 212. Couleurs qu'elles donnent à l'alkali. Deviennent noires et pulvérulentes en se desséchant après avoir été précipitées par un acide, 215. Se dissolvent très-peu dans l'eau, abondamment dans la potasse caustique; moins dans le carbonate de potasse, 214, 215. Sont précipitées par l'eau de chaux; sont unies à la chaux ou au carbonate de chaux dans le précipité, 216. Se détruisent au feu par la calcination, 217. Sont précipitées sous différentes couleurs par les dissolutions métalliques, dans ces précipités sont unies aux oxides des métaux, 217. Peuvent être blanchies par l'acide muriatique oxigéné, mais jaunissent et même noircissent par l'exposition à la chaleur, 218, 219. Contiennent du charbon au-delà du tiers de leur poids, 223. Paroissent avoir éprouvé un commencement de combustion dans l'opération du rouillage, 234.
- colorantes végétales. Action de l'acide muriatique oxigéné sur elles, VI, 210 et suiv. Sont blanchies ou rendues fauves, 218, 219. Sont jaunies par l'ac-

- tion du feu, 219 et suiv. Peuvent redevenir blanches par l'acide muriatique oxigéné, 225.
- constituantes. Les résultats de l'analyse de beaucoup de pierres, par Klaproth, diffèrent considérablement de ceux donnés par Bergmann. VI, 2.
  - verte des feuilles et de la seconde écorce des arbres, est altérée comme les autres parties colorantes végétales, VI, 235. Est dissoute par le suc qui se meut dans les plantes. Est rendue insoluble par l'action de l'oxigène. Est rejetée à l'intérieur dans l'écorce, s'y accumule et fait la plus grande partie de leur substance solide, VI, 236, 240.
- PEAUX** des animaux. Substances dont elle est composée, XVIII, 13 et suiv. Substances obtenues d'un morceau de peau de vache récemment écorchée au moyen de plusieurs expériences, 16 à 21. Leur préparation tant pour le cuir rouge que pour le cuir jaune, XXI, 241.
- humaine; se racornit par la chaleur de l'eau, se sépare en deux parties, épiderme et cuir. Action de l'eau chaude sur le cuir, de l'alcool, de l'alkali caustique et de la chaux sur l'épiderme. Action de l'infusion de tan sur la peau revêtue de son épiderme, XXVI, 221, 222.
- PECHLENDE**, mal-à-propos désignée par M. Delamétherie comme contenant de l'urane, est une véritable mine de zinc, VI, 175, 176.
- PECSTEIN**. Son analyse; analyse de pierre qui lui sert d'enveloppe, XI, 220, 221. Analyse du pecstein trouvé dans des produits volcaniques, par M. Gmelin, diffère du pecstein de Misnie, analysé par M. Wiegleb et de celui de Francfort, XXIII, 333.

**PEINTURE à l'encaustique.** La connoissance de cette peinture remonte , selon M. Fabroni , jusqu'au temps des Egyptiens. Pourquoi le blanc de cette peinture résiste mieux à l'altération du temps que celle à l'huile , XXVI , 104. L'analyse de la peinture d'un fragment d'habit de momie d'Egypte , par M. Fabroni , n'offre que de la cire détrempee dans de l'huile qu'il croit avoir été du naphte ; des couleurs détrempees dans de la cire de Venise dissoute dans du naphte , y acquièrent un très-beau ton , 105. Usage que l'on peut faire de ces couleurs , 106.

**PÉRIDOT.** Ses propriétés physiques et chimiques , XXI , 97. Diffère des pierres précieuses en ce qu'il ne contient point d'alumine , 101. Résultat de son analyse. Contient plus de la moitié de son poids de magnésie , 103. Doit être placé dans les terres magnésiennes , 105. Le produit de son analyse par le cit. Chenevix diffère peu de celui obtenu par le cit. Vauquelin , XXVIII , 202.

**PESANTEUR spécifique des corps.** Comment on la détermine , XXIII , 2.

**PESSE-liqueurs** , XXI , 4 , 5 , 6 , 9.

— liquide. Le nom qui lui convient le mieux , selon le cit. Hassenfratz , est aréomètre. Il propose de substituer à ce dernier celui d'hydromètre ou parygroszine , XXVI , 132.

— solide. Voy. aréométrie.

**PESTE** , prévenue et guérie en Egypte par Baldwin , consul britannique , au moyen de frictions huileuses , XXIX , 191.



**Petit lait.** Nuit à la qualité du fromage de Roquefort.  
IV, 41.

**Pétrole;** dissout complètement la résine élastique à froid, XI, 195.

**Pétunzé polynome;** spath étincelant, ou feld-spath en prisme à dix pans, *Daub.* XVII, 288. Ses caractères géométriques, 289.

**Phénomènes barométriques** observés par M. van Cullen, XXVI, 290.

**Phlogistique** (réflexions sur la doctrine du), par M. Priestley; répose à ces réflexions, par le cit. Adet, XXVI, 302. Chimistes partisans de cette doctrine, 308.

**Phosphate** ou terre des os; réduit en poudre est très-phosphorescent lorsqu'on le jette au feu, I, 196.

— d'ammoniaque, précipite du prussiate de fer, du sulfate de fer, IV, 295. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— ammoniacal. Procédé pour l'obtenir de l'urine, XII, 20, 26.

— ammoniaco-magnésien, découvert par les citoyens Fourcroy et Vauquelin dans les calculs urinaires, XXX, 59.

— de baryte. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— calcaire. Klaproth l'a trouvé dans les apatiles de Saxe, VI, 5.

— d'Estramadure; contient une grande quantité d'acide phosphorique, VII, 80. Sa description, 80. Est presque toujours mêlé à de l'oxide de fer jaune ou rouge, 81. S'enflamme tranquillement sur les charbons, et donne une lumière d'un vert jaunâtre,

82. Ne recouvre plus sa propriété phosphorescente lorsqu'il l'a perdue. Sa pesanteur spécifique, 82. Traité avec l'acide sulfurique dans l'appareil à mesure, gaz qu'il donne, 85, 86. Substances qu'il donne par sa distillation avec l'acide sulfurique et le charbon, 88, 89. Traité avec les acides nitrique et muriatique. Résultats, 90 et suiv. Le gaz acide muriatique oxigéné ne lui enlève point sa propriété phosphorescente, 92. Le vinaigre et le carbonate d'ammoniaque n'ont aucune action sur ce phosphate, 92, 93. Phénomènes qu'il présente avec le nitrate de potasse fondu, 93. Ses parties constituantes, 94. Expériences du cit. Bonhomme par lesquelles il démontre la possibilité de faire passer ce sel des voies intestinales dans les voies de la circulation et des sécrétions, XVIII, 122 à 124. Donné intérieurement à de jeunes poulets. Effets qu'il produit sur leurs os, 122 et suiv.
- de chaux, décompose, selon M. Delkeskamps, le sulfate ammoniacal, VI, 37. Trouvé dans la terre de Marmarosch, VIII, 13. Forme 30.000 du sperme humain, IX, 77. Les lotions de ce phosphate sont proposées contre le rachitis, XXIX, 191.
  - de chaux natif, I, 191.
  - de cuivre. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
  - de fer; se trouve dans le manganèse. Voy. manganèse. Existe dans l'oxide de manganès de Westrothie, IX, 98.
  - de magnésie, trouvé dans le fiel de bœuf, IV, 172. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

- de mercure, obtenu de la décomposition des os par le nitrate de mercure, est décomposé par le charbon, XXIII, 83. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
  - de potasse. Son action sur le phosphate de fer et le sulfate de cuivre, IV, 282. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
  - de soude; précipite du prussiate de fer, du sulfate de fer, IV, 295. Travail de M. Péarson pour obtenir ce sel; forme de ses cristaux; contiennent plus d'eau que ceux du carbonate de soude; différent de ceux obtenus par Lavoisier, Fourcroy, Sage et Klaproth, des mêmes acides et alkalis, ainsi que du sel fusible de l'urine, de Rouelle et Proust, et du sel perlé de Haupt, VI, 7, 9. Préparé par M. Péarson n'a point d'amertume; sa saveur approche de celle du sel d'oseille; est laxatif; n'excite pas à vomir; peut être employé comme médicament, 9, 10. Sa fabrication; son usage comme médicament, X, 184. On l'obtient de l'acide phosphorique uni à l'alkali minéral; propriété de ce nouveau sel, XIV, 120. Forme de ses cristaux, 121, 122. Remplace avec fruit le sulfate de soude ou sel de Glauber, XXI, 328. Neuf parties de ce sel mêlées à quatre parties d'acide nitrique, font descendre le thermomètre de 70° degrés à 20°, XXIII, 145. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
  - de zinc, ne donne pas de phosphore, IV, 293.
- PHOSPHORE; se combine avec l'or, l'argent, le cuivre, le fer, l'étain, et le plomb, ôte la ductilité aux cinq premiers de ces métaux, I, 106. Combiné

avec le soufre reste souvent fluide à 7 ou 8 degrés au-dessus de zéro, IV, 2. S'unit avec le soufre à de grandes doses à la température de l'eau bouillante, 2. Fait monter le thermomètre en se figeant, 3 et suiv. Se volatilise à un degré de chaleur supérieure à celle de l'eau bouillante, 17. Moyen de le rendre flexible, 7, 8. Bouillant fait monter le thermomètre gradué jusqu'au mercure bouillant à 252 degrés au-dessus de zéro du thermomètre de Réaumur, 10. Se combine avec le soufre et dans l'eau distillée à une douce chaleur dans différentes proportions, et reste liquide à différens degrés de chaleur, 10 et suiv. Se combine avec le soufre par la voie sèche, phénomènes qui accompagnent cette combinaison, 13. Sa combinaison avec le soufre se décompose facilement dans l'eau, 14. Combiné avec le soufre dans l'eau le rend acide et en dégage un gaz qui a l'odeur du gaz hydrogène sulfuré, 14. Brûle dans le gaz acide muriatique oxygéné, 253. Sa combustion proposée par les citoyens Guiton, Lavoisier, Fourcroy, Vauquelin pour déterminer les proportions entre l'air vital et le gaz azote de l'atmosphère, IX, 297. Procédé pour l'obtenir de l'urine au moyen d'une dissolution de plomb dans l'acide nitrique, XII, 23 et suiv. Précautions à prendre lorsqu'on le joint à un métal en fusion, XIII, 104. Se combine avec facilité au platine, 106. Par sa combinaison avec la chaux vive ou avec le phosphure de chaux, forme une poudre rougeâtre qui a la propriété de décomposer l'eau. Manière dont cette décomposition s'opère, 513. Disposition de l'appareil de Margraff pour sa com-

bustion, XIV, 115. Procédé de Weingartner pour en retirer des os, en combinant de l'acide phosphorique avec du zinc, 213. Sa combustion dans le vuide, XXI, 158. Phénomène qui a lieu par la raréfaction de l'air, 160. Cause de son inflammation attribuée au coton qui l'entourait, 162, 165. Cause de l'accroissement de la lumière dans l'air raréfié, 164 et suiv. Hauteur du baromètre pendant la combustion, 168. Preuve de la combustion; phénomènes qu'elle présente, 170. Cause de son inflammation rapide par le gaz acide muriatique oxygéné; pourquoi elle n'a pas lieu dans l'oxygène, 194. Ne présente pas de lumière dans le gaz azote des matières animales, une faible dans celui de l'ammoniaque, 198. Aucuné dans celui de l'oxygène à 12 degrés, 196. Une forte dans le même gaz chaud, 197. Une sensible dans le mélange des gaz azote et oxygène, 199, 200. Ni combustion ni flamme dans ces deux gaz phosphoreux mêlés à froid, 202. Sa dissolution dans le gaz azote, 194, 195, 212. Dans les gaz oxygène et hydrogène, 196, 202, 212, 213. Dans l'air vital, 208. Résultats des expériences faites avec les gaz oxygène, azote, hydrogène, acide carbonique, ammoniaque, sulfureux et nitreux, 197 et suivantes; 207, 208. Ne brûle point dans l'air vital froid, 216 et suiv. Sa combustion lente dans le gaz oxygène, ne s'établit qu'à 22 degrés, est rapide à 32, 197. Est favorisée par les gaz azote et hydrogène à des températures plus basses, 212. Sa conversion en acide phosphoreux ne s'opère que par le concours des gaz azote et oxygène, 209. Sa combustion dans l'eudiomètre,

XXII, 247 et suiv. Manière dont il brûle dans l'acide nitreux, 106. Convertit en acide phosphorique par le gaz acide carbonique, XXIII, 74. Selon M. Goettling, ne brûle dans le gaz azote qu'en vertu d'un reste de gaz oxygène, 76. Rendu parfaitement transparent par l'acide nitro-muriatique; donne beaucoup de carbone en bouillant avec le carbonate acide de potasse, 325. Se dissout très-promptement sans produire de flamme dans le gaz oxygène qui s'enflamme rapidement par le moyen du gaz hydrogène et du gaz azote, XXIV, 58, 59. Produit une flamme douce avec le gaz acide muriatique oxygéné, 60. Une flamme azurée très-sensible avec le gaz nitreux, 61. Sa dissolution rapide dans le gaz hydrogène qui devient phosphorescent par le contact avec les gaz oxygène et acide muriatique oxygéné, 61, 62. S'enflamme rapidement et lance des étincelles très-brillantes dans le gaz acide muriatique oxygéné; s'y fond entièrement; se condense aux parois du vase; en se refroidissant redevient solide, 63. Brille sans se dissoudre, avec plus d'éclat dans le gaz acide carbonique, que dans l'air atmosphérique, ne manifeste aucune lumière sensible dans ce gaz mêlé avec le gaz oxygène, 65. S'enflamme dans l'air atmosphérique lorsqu'on agite le vase qui le contient, 66. Sa dissolution dans les huiles de thérbentine et de thims ne produit point de flamme, 70. Se dissout également dans l'alcool qui perd son odeur sans production de flamme, 71. L'introduction d'un peu d'alcool phosphoré dans l'eau y produit une flamme très-pure, 72. L'acide sulfurique concentré, la dis-

solution de potasse , le nitrate de chaux et les dissolutions de divers sels alcalins enflamment l'alcool phosphoré , 73. Se dissout dans l'éther par l'acide sulfurique sans produire de flamme. Action de l'alcool sur ce mélange , 75. A été purifié au moyen d'un mélange d'acide nitreux et d'acide muriatique par M. Mussin Puchin , XXV , 102 , XXVII , 94. Procédé à observer , 104. S'enflamme par le choc du marteau , XXVII , 79. Trouvé dans le gésier de plusieurs animaux domestiques qui en avoient avalé , et dont il a causé la mort , XXVII , 87. Annonce constamment moins d'oxigène dans l'atmosphère que le gaz nitreux , 148 , 159. Se dissout dans l'azote et l'oxigène , 149 , 152 , 153 , 155. Forme des combinaisons triple avec l'oxigène et l'azote , 158 , 159. Tableau d'expériences analogues faites par M. Humboldt , 154. N'enlève presque jamais tout l'oxigène à l'azote atmosphérique , XXVIII , 172. Est presque insipide , devient aigre et piquant par l'addition de l'oxigène , 243. Avec l'oxigène forme l'acide phosphorique , 247. Résultats des expériences de M. Brugnatelli sur cette substance avec le gaz nitreux , XXIX , 186 , 187. Celui qui est jaunâtre contient du carbone , 221. Purifié par le moyen de l'acide muriatique oxigéné ne se noircit plus lorsqu'on le rougit avec un alkali caustique , 222. Son inflammation spontanée dans une expérience singulière par le cit. van Marum , XXX , 316.

— naturels. Voy. bois phosphoriques et vers luisans. Objections de M. Carradori contre l'opinion de M. Spallanzani sur la cause du luisant de ces phosphores , XXIV , 216 et suiv. Preuve que l'analogie en-

tre ces phosphores et le phosphore urinaire n'est pas parfaite, 223.

— urinaire, entouré d'airs méphitiques cesse de luire, XXIV, 218. Preuve que l'analogie entre ce phosphore et les phosphores naturels n'est pas parfaite, 223.

**PHOSPHORE.** Mélange d'acide phosphorique vitreux, de métal et de poudre de charbon, XIII, 102,

— d'antimoine. On l'obtient par la fusion du régule d'antimoine mêlé au verre phosphorique avec et sans la poudre de charbon, XIII, 152. Fusion de la combinaison obtenue dans la première expérience. Précautions à prendre pour empêcher la volatilisation du phosphore en projetant du phosphore sur l'antimoine en fusion, 133.

— d'argent; sa formation, I, 102. Phénomène qui prouve que le phosphore reste plutôt combiné à de l'argent en fusion qu'à de l'argent non fondu, XIII, 109.

— d'arsenic. Voy. arsenic phosphoré.

— d'azote oxidé, XXVII, 159.

— de chaux. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— de cobalt. Voy. cobalt phosphoré.

— de cuivre. Ce qui a lieu dans la préparation de ce phosphore. Sa couleur; procédé de Margraff pour l'obtenir. Propriété qu'il lui attribue, non observée par Pelletier. Couleur de la coupelle après la fusion de ce phosphore, I, 103, 104. Addition au procédé pour l'obtenir, XIII, 111.

— d'étain. Procédés pour l'obtenir, I, 105, XIII, 116 et suiv. 119. S'entame au couteau. Sa couleur lorsqu'il



- lorsqu'il est nouvellement coupé; lorsqu'il est réduit en limaille, 117. Par quel procédé Margraff l'a obtenu, 118. Donne par son mélange avec le muriate de mercure corrosif par la distillation, du muriate d'étain fumant, du mercure coulant et du gaz hydrogène phosphoré, 120.
- de fer. Sa description; sa fusion; substance qui reste sur la coupelle après sa fusion, I, 104. Moyen de l'obtenir, XIII, 113. Deuxième procédé par lequel le fer retient une plus grande quantité de phosphore, 114.
  - de manganèse. Voy. manganèse phosphoré.
  - de mercure. Diverses expériences infructueuses pour l'obtenir, XIII, 121. Obtenu du mélange de l'oxide rouge de mercure et du phosphore, 122. Ce qui a lieu pendant l'expérience, 123. Phénomènes qu'il offre par son exposition à l'air. Séparation de la combinaison en la soumettant à la distillation, 124.
  - de nikel. Sa couleur, XIII, 136. Abandonne, en refroidissant, une petite portion de phosphore, 136.
  - d'or. Procédé pour l'obtenir, I, 101. Addition à ce procédé, XIII, 104. Moyen de séparer le phosphore contenu dans ce phosphure, 105.
  - de platine. N'est pas sensible à l'action du barreau aimanté. Dans quel cas il laisse échapper le phosphore. Ses propriétés, I, 101. Mêlé avec du muriate oxigéné de potasse, et projeté dans un creuset rouge, produit une détonation vive, 102. Substance métallique qui se trouve au fond du creuset après

- sa fusion. Procédé pour le dépouiller du phosphore.
- Du verre phosphorique, XIII, 105.
- de plomb. Sa description, I, 105. Différentes manières de l'obtenir, XIII, 114 et suiv.
- de speiss. Voy. speiss phosphoré.
- de tungstène. Voyez tungstène phosphoré.
- de Wolfram. Voy. Wolfram.
- de zinc. Expériences pour l'obtenir par la distillation du zinc avec le phosphore. Le verre phosphorique et la poudre de charbon. Le vitriol de zinc par l'alkali avec le verre phosphorique et le charbon, XIII, 124 à 129. Produit de ces expériences, 124 à 129. Phosphorisation obtenue en projetant du phosphore et de la résine sur le zinc en fusion, 129.
- PHOTOMÈTRE. Son usage, XII, 64, XXIV, 105.
- PHTYSIE pulmonaire. Ses symptômes sont diminués par le gaz oxygène, IV, 21 et suiv. Causes qui la déterminent, XXIX, 237. Expériences qui prouvent le danger de l'usage du gaz oxygène dans son traitement, 238, 239, 240. Remèdes qu'il convient d'employer. Remèdes qui déterminent une autre espèce de phtysie, 242. Symptômes qui annoncent cette dernière et la phtysie héréditaire que la respiration continue d'un air mélangé d'un gaz délétère accélère. Résultat de l'expérience faite avec le gaz acide carbonique sur deux chiens, 244 et suiv.
- PIED d'un nègre blanchi avec le gaz acide muriatique oxygéné, reprend sa couleur naturelle en le lavant avec l'eau de savon, XIII, 314.
- PIERRES. Celles qui ne contiennent point de fer sont peu sujettes à être décomposées dans le sein de la terre, V, 79. Espèces qui ont la propriété d'agir

sur l'aimant, 25, 191. Quelques-unes peuvent être formées et colorées par l'art, XXVII, 89. Précision qu'on a acquise dans leur analyse, XXX, 66. Réunion des caractères extérieurs nécessaires pour faciliter leur classification, 67, 68, 69. Préparations préliminaires de celles qu'on veut soumettre à l'analyse, 70; 71. Procédé pour préparer les agens qui servent aux analyses, 75 et suiv. Acides, sels et autres réactifs dont on se sert dans ces opérations, 77, 78, 79. Huit espèces de terres peuvent entrer dans la composition des pierres naturelles, 80. Propriétés distinctives de chacune de ces terres, 80 et suiv. Nombre de terres trouvées jusqu'ici réunies dans une seule pierre, auxquelles se trouvent joints un ou plusieurs oxides métalliques. Terres le plus communément réunies ensemble, 85. Caractères auxquels on reconnoît la nature dominante de la pierre pendant sa fusion par la potasse, 87. Derniers procédés de l'analyse, 88 et suiv. Caractères auxquels on reconnoît la silice, l'alumine, lorsque ces substances existent dans les pierres soumises à l'analyse, 91, 94. Procédé pour en obtenir la glucine. Caractères auxquels on la reconnoît, 91, 94. Procédés pour séparer les oxides des substances terreuses et des oxides entre eux, 95, 96. Moyen de dissoudre ces oxides, 97. Procédé pour l'analyse des pierres qui contiennent quelques substances volatiles ou solubles dans l'eau, 99 et suiv. La soude doit être employée pour les pierres qui résistent à l'action de l'acide sulfurique, 104. Fossiles que le cit. Vauquelin a analysés d'après les différentes méthodes qu'il indique, 105 et suiv.

- trouvées dans un abrès d'une femme. Examen de ces pierres, par Hoffmann, au moyen de plusieurs réactifs, VI, 32, 33.
- d'aigle. Leur formation, V, 77.
- Celle qui est employée à la construction du château du Caire est semblable à celle des vieux murs de la ville de Laon, XXIX, 198.
- à chaux; reportée dans la classe des sels, par M. del Rio, XXI, 222.
- biliaires, III, 245. Contiennent une substance cristalline analogue au blanc de baleine, 247. Dissolution de cette matière dans l'alcool, à 60 degrés du thermomètre de Réaumur, VII, 190. Diffère de la matière grasse des cadavres, en ce qu'elle est peu soluble dans l'alcool froid, 190. Sa fusibilité comparée à celle du blanc de baleine et à la cire du gras des cadavres, 192.
- bitumineuse découverte en Suisse, propre à faire des crayons; sa description, son analyse, X, 207, 208.
- de croix. Celles trouvées en Galice et en Bretagne sont formées de prismes hexaèdres dont les axes se coupent toujours ou en équerre, ou sous l'angle de 60 et de 120 degrés, VI, 142, 148. Théorie d'Haüy sur la structure de ces pierres, 146, 149. Application à la croisette en équerre, 149, 152. A celle en sautoir, 153, 158.
- de croix du hartz. Son analyse par M. Heyer. Elle diffère beaucoup des pierres de croix de Bretagne, VI, 18, 20.
- gemme qui présente une étoile en présence du soleil ou de la lumière, XXV, 192.

- infernal. Voy. nitrate d'argent fondu.
- lydique de Werner, contient du carbone. Mise en contact avec l'oxygène de l'atmosphère exhale de l'acide carbonique, XXIX, 130, 131.
- magnésiennes. Analyse de plusieurs de ces pierres, XXVIII, 189 et suiv., 195, 198, 199, 200, 201, 202. Ne sont pas des pierres pures, 200.
- de miel. Voy. honigstein. M. Mabich y a découvert de l'acide benzoïque, XXIII, 325. Son analyse, ses parties constituantes; n'est point de la sélénite imprégnée de bitume; appartient à la classe des pierres aluminées, XXIV, 173. M. Trommsdorff en a retiré du carbone, de l'alumine, de la silice, de l'eau de cristallisation, et un atôme de fer, XXVI, 91. Celle que M. Abich a examinée ressemble au succin, mais n'est point électrique par le frottement comme cette substance, XXVIII, 76. Différences qui existent entre les résultats de deux analyses de cette pierre, faites l'une par M. Abich, l'autre par M. Lampadius, 76, 77.
- ponce, regardée par Bergmann et plusieurs minéralogistes comme une arbeste altérée par le feu volcanique, XXIV, 200. Fondement de son opinion de celle de Cartheuser et de M. Spallanzani, 201. Ne contient point de magnésie, 201. Parties constituantes de celle de Lipari analysée par M. Klaproth, 201 et suiv. Brute est peu attaquable par les acides, 203. Observations du cit. Guiton sur cette résistance à l'action des acides, 203 Sa propriété de nager sur l'eau tient à son tissu fibreux. Sa pesanteur spécifique est à-peu-près celle des grès, des porphyres, etc, 204.

- siliceuses, V, 78.
- transparentes. Manière dont M. Knoch explique le phénomène de la double représentation des objets par ces pierres, XXVIII, 84. Plusieurs de ces pierres, suivant le même auteur multiplient les objets à l'infini, 85.
- de la vessie. Voy. calcul vésical. Envoi fait au cit. Fourcroy par le cit. Giobert; d'un grand nombre de ces pierres parmi lesquelles une pesoit 48 onces lors de l'extraction de la vessie, XXX, 55.
- de la vésicule du fiel. Son analyse, V, 186 et suiv. Résultat, 189. Différent de celui des pierres biliaires. Voy. pierres biliaires.
- de la vésicule du fiel de bœuf, en usage dans la peinture, III, 244. Ne contient pas de matière cristalline, 244.
- vitreuse, I, 196.
- PILE** de poids, ou poids de Charlemagne, XX, 253.  
Pièces qui la composent, 270.
- PLAINE** de Tarbes; n'est arrosée par aucun des grands torrens des Pyrénées. Description de cette plaine, XIII, 149 et suiv. Substances qui se trouvent mêlées à son sol, 150.
- PLANTES** qui donnent des bluettes analogues aux étincelles électriques, III, 276. Espèces qui donnent le plus de cendres et de salin, XIX, 158, 195.
- Donnent plus de cendres que les bois, 159. Époques de leur récolte, 188. Manière de les brûler, 190 et suiv., 198. Opération nécessaire avant de brûler celles qui contiennent beaucoup d'eau, 202. Espèces qui fournissent des cendres en plus grande quantité, et de meilleure qualité que les végétaux,

202, 203. Espèces les plus propres à la génération du salpêtre, XX, 318. Après avoir germé dans l'eau et végétant dans l'air atmosphérique, produisent de l'acide carbonique, XXIV, 140. Exposées au soleil se flétrissent lorsqu'on les met en contact avec le gaz acide carbonique pur, 142. Prospèrent mieux dans l'air atmosphérique qui contient un huitième d'acide carbonique, 142. Exposées à l'ombre, l'acide carbonique ajouté à l'air commun nuit à leur végétation, 143. La végétation cesse dans l'air atmosphérique privé d'acide carbonique, lorsqu'on expose les plantes au soleil, 145. Effets de la chaux éteinte sur des plantes plongées dans le gaz azote, dans l'air commun, dans le gaz oxygène, XXIV, 227. Moyenne de l'accroissement de six pois au soleil, dans le gaz oxygène. Diminution de ce gaz après l'expérience; quantité d'acide carbonique qu'il contient, 228. Action qu'exerce l'eau chargée d'acide carbonique sur les plantes, XXVI, 294. La matière colorante verte des plantes, dissoute dans l'alcool, jaunit en absorbant l'oxygène. L'ammoniaque rend la couleur verte à la solution. C'est dans l'eau, suivant M. Humboldt, qu'elle doit se retrouver l'oxygène, XXIX, 155.

**PLATINE.** S'unit aisément avec l'oxide de molybdène, et ne se combine que difficilement avec le régule, IV, 17. Moyen de le fondre et d'en séparer l'alliage, V, 138 et suiv. Peut servir à fabriquer des ustensiles de toute espèce, 140. Expériences de MM. Willier et Nowel sur ce métal, IX, 219 et suiv. Action de divers fondans sur ce métal, 219. Ce métal, selon le père Cortinovia, étoit connu

par les anciens sous le nom d'*electrum*, XII, 59, 60. Moyen de le purifier, XIII, 106. Expérience de Margraff sur ce métal. Phénomène qu'offre cette expérience, 107. Explication de ce phénomène, par Pelletier, 108. On le trouve, dans deux mines d'or au nord du Choco, XIV, 20. Contient un peu de mercure. Se présente toujours en petits grains. Ne peut être fondu au feu le plus fort. Peut être uni à quelques métaux. Peut former des alliages, 21. L'arsenic le fait entrer en fusion avec facilité, 22. Se trouve toujours uni avec du fer. Se dissout au moyen de l'eau régale, 24. Procédé du citoyen Guiton, pour le fondre, 25. Bijoux et divers objets faits avec ce métal par M. Jannety, 26 et suiv. Procédé de M. Jannety pour obtenir le platine en barre malléable, 29 et suiv. Ses propriétés, 33. Couleur du sel qu'on obtient d'une dissolution de ce métal par le muriate d'ammoniaque. Couleur du dépôt que forme ce sel, selon M. Mussin Puschkin, selon le cit. Fourcroy. Condition pour que la totalité de ce sel se dissolve dans l'eau, XXIV, 205. Les cristaux obtenus par l'évaporation de la dissolution de ce sel sont couleur de topaze. Poudre obtenue des dissolutions aqueuses au moyen des alkalis, 206. Le précipité obtenu par l'alkali végétal, paroît être du platine à demi-oxidé, 207. Ce métal est précipité sous la forme de sel sur-composé par l'urine fraîche ou putride, 208. L'amalgame formé avec ces sels sur-composés et le mercure, ne le cède point au meilleur amalgame d'étain, 209. Singulière décomposition de cet amalgame, 210. Observations à ce sujet, 212. Sa pesanteur spécifique, selon M. Chabaneau, selon le cit. Guiton. Surpasse celle de l'or,



XXV, 4, 5, 6. Tenacité d'un fil de platine de 0.3 lignes de diamètre, comparée à celle d'un fil d'or des mêmes dimensions. Poids qu'ils portent avant de rompre, 7, 8. Ordre de la tenacité des métaux indiquée par Muschembrock, 9. Son adhésion au mercure, 10 et suiv. Est dissous par le mercure et forme avec lui, à l'aide de la chaleur, un véritable amalgame, 12 et suiv. Porté au rouge est oxidé à sa surface par le muriate oxidé de potasse, 17 et suivant. L'alliage qui résulte d'une partie de ce métal et de quatre de cuivre est de couleur d'acier, inaltérable à l'air et suffisamment malléable pour être frappé en médaille, XXVIII, 85. Blanchit infiniment plus le cuivre que ne fait l'argent, 86. A l'état de nitro-muriate mis en contact avec le mercure se revivifie et convertit le mercure en oxide noir, 206. Manière dont M. Richter explique cet effet, 206. Quantité d'oxigène que demande ce métal pour entrer en neutralisation avec les acides, 207.

**Plomb.** Son emploi dans l'intérieur du corps humain, IX, 109. Sa combinaison avec l'acide benzoïque, XI, 316. N'a d'affinité pour les acides, que lorsqu'il est à l'état d'oxide, alors il décompose les sels neutres à base de soude, XIII, 28. En l'unissant à une quantité égale de régule de cobalt donne un mélange cassant, d'une texture qui ressemble plus à ce régule qu'au plomb, d'un poë plus vif que celui de ce dernier métal. Mélanges qui résultent de l'union de ces deux métaux dans des proportions inégales, XIX, 257, 258. Sa combinaison avec le manganèse. Voy. manganèse. Ten-

tative infructueuse pour le convertir en acide, en le traitant avec l'acide nitrique, XXVI, 92. M. Wiegleb a trouvé que 400 grains de ce métal acquéroient une augmentation de poids de 80 grains par sa transformation en minium, oxide de plomb rouge, XXVII, 90, 91. Réflexion de M. Wiegleb sur ce résultat; manière dont il l'explique, 91, 92, 93. Sa pesanteur spécifique et son volume spécifique, 104. Son action sur le suc rouge de prune, XXX, 190.

— rouge de Sibérie. Son analyse par le cit. Macquart. contient du plomb, du fer, de l'oxygène, de l'alumine et un peu d'argent, I, 301. L'oxide rouge de ce plomb produit par la distillation du gaz oxygène, 302. N'est, ainsi que le cit. Macquart l'a démontré, que du plomb sur-oxidé naturellement, XXIII, 98. Contient, suivant M. Bindheim, du cuivre, du cobalt, du nikel, du fer et de l'acide molybdique, XXV, 22. Son analyse par le cit. Vauquelin, 23. Contient un acide particulier qui diffère de l'acide molybdique. Expériences comparatives entre ces deux acides, 27 et suiv. Propriétés de cet acide, 30. Action des acides sur le plomb rouge, 196. Des alkalis, 197.

— spathique jaune de Carinthie. Son analyse, VIII, 108.

**PLOMBÈRE solide.** Sa description, XXI, 3, 10, 13.

**PLUIE.** Causes de la grosseur de ses gouttes, V, 14 et suiv. Circonstances qui peuvent retarder sa chute, 45 et suiv. M. Deluc explique sa formation par la décomposition que l'air de l'atmosphère fait du gaz azote qui est précipité en eau, XXVII, 224.

**Poids et mesures.** Motifs qui ont déterminé les commissaires de l'académie à adopter pour l'unité de mesure linéaire la décimale du quart du méridien qui en est à-peu-près la dix-millionième partie à laquelle ils ont donné le nom de mètre, et qui sert à remplacer les mesures connues sous les dénominations d'aune et de toise, XVI, 235 et suiv. XX, 253. Noms des mesures au-dessus et au-dessous du mètre, 252, 253, 271. Noms des mesures de superficie, 254. Base prise pour unité des poids, 271, 274. Comparaison de ces nouveaux poids avec le poids de marc, 278. Valeur des pièces d'argent présentées à l'académie par les membres de la commission des poids et mesures, 280. Seconde nomenclature proposée par l'académie des sciences, XVIII, 148 et suiv. Rapport de la mesure des liquides avec celles de Londres et d'Amsterdam, 151. Nouvelle dénomination des mesures de capacité, 153. Tableau comparatif de ces mesures avec celles qui sont en usage à Paris, 254. Poids de la palme cubique, ou nouvelle pinte d'eau distillée servant d'unité, 155. Tableau de la valeur des nouveaux poids exprimés en poids de marc, 158. Valeur de l'unité monétaire, 159 et suiv. Titre des écus de France comparé à celui des piastres d'Espagne, 161. Noms des commissaires de l'académie chargés de cette opération, XX, 192. Base du système, 193. Base des poids, 195. Mesures des peuples de l'antiquité; du peuple chinois, 197. Etimologie des noms de quelques mesures, 202. Formation des autres dénominations, 203. Altérations qu'éprouvent les étalons, 233. Vocabulaire des me-

sures républicaines, 242. Evaluation des mesures anciennes en mesures nouvelles, 249. Evaluation des mesures républicaines en mesures anciennes, 251. Moyen employé pour parvenir à la vérification de l'étalon, 259 et suiv. Vérification du kilogramme, 269. Figures des nouveaux poids, 274. Boîte de poids d'essai, 278. Division d'un petit poids par le moyen de fils de laiton, 279.

**POILS d'animaux.** Leur conformation les rend propres au feutrage, VI, 300 et suiv. On les enduit d'huile pour en faciliter la filature, VI, 308, 309.

**POINT de congélation de l'eau,** est abaissé par le mélange de plusieurs substances, IV, 235.

— **lumineux des vers luisans,** peuvent leur être enlevés sans nuire à leur existence. Voy. vers luisans. Otés de l'animal produisent de la lumière dans différents gaz, IV, 20.

**POISSONS enfermés dans une cloche en partie remplie d'air,** n'ont rien consommé de ce fluide, XXIX, 172.

**POIVRE.** Son action sur le bouillon de garanco, IV, 145.

**POLARITÉ magnétique de la serpentine du Palatinat.** Voy. serpentine verte.

**POMPES antiméphitiques.** Dénomination donnée à des pompes destinées à vider des fosses d'aisances. Voy. le rapport des commissaires de l'académie des sciences, VI, 86, 120.

**PORPHYRES de différentes couleurs trouvés dans les montagnes altaïques,** III, 304. Couleur d'ivoire sur le rivage de Kair-Kumen, 305.

**POREYRE noir.** On en trouve au Mont-de-Brada dans les Pyrénées, XIII, 167.

**PORYDROSTERE.** Comparaison des solides à l'eau, XXVI, 20.

**POTASSE.** Existe dans la cerise, III, 46. Trouvée dans les cendres provenant de la combustion de l'extrait de quinquina, VIII, 148. Précipite le sulfate de mercure neutre en gris foncé, et le sulfate acide de mercure en orangé, X, 310. Ne perd sa propriété déliquescente que lorsqu'elle est saturée d'acide carbonique, XIII, 22. Liquide et saturée de gaz hydrogène sulfuré, enfermée dans de l'air atmosphérique sur du mercure, perd son oxygène et n'offre plus que du gaz azote, XIV, 305. Bons effets obtenus de son usage dans le traitement du rachitis, XVIII, 115 et suiv. Sa préparation à cet effet, 131. Quelles cendres peuvent la remplacer dans ce traitement, 133. Décompose le muriate de soude, XIX, 109. De quel pays on tire ce sel, 260. Entre dans la composition des savons en pâte ou mous, 253, 332. Celle du commerce mêlée avec la chaux peut être employée dans la fabrication du savon de laine, XXI, 32. Quantité obtenue de l'écorce d'orme ulcéré, comparée à celle que donne le bois d'ormeau brûlant, 47. Sa cristallisation. Voy. alkalis caustiques. Pierres et terres qui en contiennent, XXII, 275. Est, suivant Lampadius, nécessaire à la formation du sulfate d'alumine, XXVI, 91. Peut remplacer la soude dans la lessive alcaline qui sert à imprégner le coton avant d'être teint en rouge de garance, 253. Sa pesanteur spécifique lorsqu'elle est pure, XXVIII, 11. Découverte

dans la zéolite; se trouve dans les produits volcaniques et la pierre ponce, XXIX, 329. Doit être purifiée avant d'être employée dans l'analyse des pierres, XXX, 76.

**POTERIE** de terre, en usage dans les laboratoires.

Moyen de la fabriquer, II, 75 et suiv. En usage dans les cuisines. Terres propres à sa fabrication, 82, 83. Vernis qui remplace celui dont on se sert ordinairement, 83 et suiv.

**POTS** de verreries. Leur fabrication, IX, 128, 130.

Qualités qu'ils doivent avoir, XV, 8. Pourquoi leur composition doit différer de celle des briques, 9. Préparation de l'argile pour leur fabrication. Voy. argile. Moyen d'empêcher qu'ils ne se fendent et n'éprouvent plus de retrait. Voy. argile.

**PONDRE** à canon, faite avec le muriate oxigéné de potasse, s'enflamme lorsqu'elle éprouve un choc entre deux corps durs, I, 59. Sa préparation, XI, 19 et suiv. Selon M. Gram, étoit connue en Europe avant 1,540; preuve que donne M. Wiegleb, que la ville qu'il habite en faisoit usage en 1,378, XVI, 322 et suiv. Sa détonation comparée à celle que produit par le choc le muriate sur-oxigéné de potasse mêlé à des corps combustibles, XXI, 259. Analyse de celle trouvée au château du Caire; ses particules constituantes, XXIX, 197, 198.

— d'algaroth. Sa préparation, XXX, 209.

— de James; est, selon M. Péarson, une espèce de sel triple composé d'acide phosphorique, d'oxide d'antimoine et de chaux, XI, 36, 57.

— noire, soupçonnée être du carbure de fer, obtenue

nue par M. Gadolin d'une dissolution fraîche de fer, par l'acide sulfurique avec du carbonate alkalin, XV, 101.

**POUDRERIE** de Grenelle, lors de son explosion arrivée le 14 fructidor an 2, on y fabriquoit 33 milliers de poudre par jour, XX, 305.

**POULE** renfermée et nourrie d'avoine ne prend pas autant de nourriture qu'en liberté et cesse de pondre régulièrement, XXIX, 20. La cause principale de ce changement est, suivant le cit. Vauquelin, le défaut de fragmens de pierre dont les volatiles et oiseaux granivores ont l'habitude de prendre avec leurs alimens, et qui en facilitent la digestion, 21. Différence entre le produit de ses excréments et celui retiré de l'avoine brûlée. Voy. excréments de poule.

**POULETS.** Effets que produit sur l'ossification de jeunes poulets le phosphate calcaire mêlé à leurs alimens. Voy. phosphate calcaire.

**POUSSIÈRE** de charbon. Ses propriétés. Voy. charbon.  
**POZZOLANE** artificielle de Chaptal, III, 52.

**PRASE** de Silésie, doit sa couleur au cobalt et au nickel, I, 182.

**PRÉCIPITÉ** blanc féculiforme du suc de l'euphorbe, est inattaquable par l'air, l'eau, les alkalis, XXI, 286. Est dissoluble dans l'alcool. La portion non dissoute présente les caractères de la fibre. Affinité de ce précipité avec l'huile, 286, 287. Sa propriété, 285, 287.

— blanc mercuriel. Sa préparation par M. Stucke. Résultat, XII, 332.

— de Cassius. On l'obtient en mettant une lame d'é-

tain dans une dissolution d'or. Autre moyen de s'en procurer, XII, 236, 237. Précaution nécessaire à prendre avant de se servir de sa dissolution, XXVIII, 216.

**PRÉPARATIONS mercurielles.** Conseil donné par le cit. Fourcroy d'y substituer plusieurs substances oxigénées pour le traitement des vénériens et des galeux, XXVIII, 272.

**PRÉZURE** est la caillette qu'on retire de l'estomac des agneaux ou chevaux, séchée après avoir été salée, IV, 37.

**PRINCIPE acidifiant,** épaissit les humeurs animales, XXVIII, 258 et suiv.

— immédiats des plantes, V, 81.

— tannant. Une dissolution de muriate d'étain le précipite de la décoction de noix de galle; combiné avec l'oxide d'étain sans contenir d'acide gallique, XXV, 225. Est précipité en même temps que l'acide gallique par les dissolutions de plomb, 225. Procédé pour opérer la séparation de ce principe de sa combinaison avec l'oxide d'étain, 226. Est précipité de sa dissolution aqueuse par tous les acides qui s'unissent à lui, 227. Propriété que communique la dissolution aqueuse de tannin à la dissolution de colle. Cette même dissolution précipite les liqueurs albumineuses; n'attaque point le sulfate de fer vert; précipite en bleu un peu sale le sulfate rouge, 228. Moyen de séparer le précipité sans lui enlever le principe tannant, 229. Est oxidé par le sulfate vert et par l'acide muriatique oxigéné; sous cet état perd ses propriétés, 230 et suiv.

**PRIX** proposé par l'académie des sciences pour déterminer



miner les fonctions du foie, depuis l'homme jusqu'aux insectes, XIV, 216 à 224. Proposés par une des sociétés de Londres pour l'encouragement des arts et manufactures, XVIII, 323.

PROSPECTUS des Mémoires de Pelletier, XXIII, 112.

PRUNE. Celle connue sous le nom de prune monsieur, écrasée donne une liqueur d'un rouge rose très-vif, XXX, 186. Action de l'eau de chaux, de la potasse, de l'étain, de l'acide acéteux, de l'ammoniaque, du cnivre sur cette liqueur, 187, 188, 189. Action de l'acide de ce fruit et celui des fruits rouges sur le fer, 189, 190 et suiv. Couleur que communique le suc coloré de la prune à l'oxide de tungstène, 193. Ce suc peut, suivant le cit. Guiton, former avec cet oxide une laque précieuse à la peinture, 198.

PRUSSIATE alkalin; manière de le former, XXVIII, 194.

— blanc. On obtient ce sel d'une dissolution de sulfate de fer vert mêlé à une dissolution de prussiate de potasse, XXIII, 88. Se colore en bleu par son contact avec l'air atmosphérique, 89, 90. Manière dont les acides sulfurique, muriatique, muri-tique oxigéné, nitrique, la dissolution d'hydrogène sulfuré agissent sur ce sel, 90. Cause de son changement de couleur, 91. Action des alkalis sur ce sel, 92.

— bleu, n'est altéré que par l'acide muriatique oxigéné. Manière dont agissent sur ce sel les acides qu'on emploie pour aviver ses couleurs, XXIII, 93. Principe de sa couleur, 94. Moyen de la lui enlever, 95, 96.

— de fer. Sa décomposition par l'ammoniaque; phé-

nomènes qui en résultent, IV, 285. Chauffé s'enflamme, 294. Travaux de Macquer sur le bleu de Prusse. Méthodes qu'il propose pour teindre en cette couleur, XIII, 77. Autre méthode décrite par Roland. Application heureuse de la propriété qu'a le prussiate d'alkali de former du bleu de Prusse avec les dissolutions de fer, par M. Blagden, 78. Causes qui empêchent ces différentes méthodes de réussir. Moyen d'y remédier, 79. Divers essais faits d'après la théorie du cit. Berthollet, 80. L'acide sulfurique réussit mieux dans ces essais que l'acide muriatique, 82. Moyen d'obtenir un beau noir sur le coton, 85. Procédé pour reteindre les étoffes de soie et autres dont les couleurs sont altérés, 84. Ce qui concourt à la beauté des teintures. Précautions à prendre dans cette opération. L'eau de son n'altère pas les couleurs du coton, 85, 86. Méthode que M. Stuke croit la plus avantageuse pour sa préparation, XVIII, 102.

- de mercure. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.
- de potasse, ne décompose pas le nitrate de strontiane, XXI, 132 et suiv. 139.
- de potasse ferrugineux, donne avec l'acide sulfurique une bonne liqueur d'épreuve, IV, 252.

**PULO.** Nom donné dans la Pouille à une grande fosse en forme de cône renversé, XXIII, 28, 36. Nature des couches de cette fosse qui contiennent une grande quantité de salpêtre à base d'alkali végétal, 37. Variétés qu'offre ce salpêtre, 38, 39. Détérioration des terres de cette fosse par de mauvaises opérations, 39 et suiv.

**PULPE** cérébrale, forme parmi tous les organes des

animaux un genre à part; elle n'a aucune analogie avec le blanc de baleine. Diffère de l'albumine et du sang, XXVIII, 66.

**PURIFICATION** des sels et des acides végétaux par le moyen de la poussière annoncée par Lowitz, vérifiée par Westrumb, VI, 29.

**Pus. M. Smith** pense que c'est une espèce de chyle. Preuves que cet auteur donne de cette assertion, XXIX, 180.

— du chanvre. Effets de l'acide sulfurique sur ce pus. Odeur qu'il en dégage, XII, 149. Gaz qu'il donne par son mélange avec l'acide sulfurique, 151. Expériences de M. Crawford pour s'assurer que ce pus contient de l'ammoniaque combiné au gaz hépatico-animal, 151 et suiv.

**PYCNOMÉTRIE.** Mesure de la densité. Voy. aréométrie.

**PYRITE.** On en trouve une espèce en Transilvanie, dans de la marne endurcie, qui contient du pétrole, XVI, 222.

— aurifères. M. Swab est porté à croire que l'or y existe à l'état métallique, et non combiné au soufre, XXVII, 190.

**PYROGÈNE.** Nom proposé par M. Chabaneau pour remplacer celui d'oxygène, XXV, 210.

**PYROPHANE.** Pierre qui change de couleur et devient transparente dès qu'elle sent l'impression d'un corps chaud. Reprend sa couleur et son opacité en se refroidissant, XV, 93.

**PYROPHORES.** Détonations qu'ils produisent, XXVII, 83.

PYROXÈNE de l'Etna. Son analyse; ses parties constituantes, XXX, 106.

## Q.

**Q**UARTZ est une des substances dont la forme cristalline est la plus déterminée et la plus constante, XXX, 107. Ses formes primitive et secondaire, 108. Description d'un quartz qui offre la cristallisation du spath dent de cochon, spath métastatique du cit. Haüy. Substances dont il est composé, 110. Ce quartz s'est quelquefois présenté sous la forme de sulfate de chaux lenticulaire, 111. Dans quel cas on peut, suivant le cit. Guïton, le trouver sous ces deux formes qui lui sont étrangères, 109, 111, 112.

- bleu-violet. Son analyse, ses parties constituantes, XXXIX, 222.
  - en crête de coq de Passy, V, 72. Son origine, 75. ce qui lui a fait donner le nom de quartz glanduleux, 74.
  - cubique, ou borate magnésio-calcaire, II, 101. Son analyse, 105, 106, 107. Deuxième analyse; phénomènes qui ont lieu pendant sa dissolution, 107, 108. Ses parties constituantes, 114 et suiv. Expériences sur l'acide boracique retiré de ce quartz, 116 et suiv. Sa pesanteur spécifique, 103, 157. Son analyse, 138 et suiv.
  - glanduleux. Voy. quartz en crête de coq de Passy.
  - limpide. Voy. cristal de roche.
- QUINQUINA. Couleur et saveur qu'il communique à

l'eau dans laquelle on le met infuser. Précipité qui se forme dans l'eau. Couleur qu'acquiert l'alcool en bouillant sur la masse qui se forme par l'évaporation de la liqueur. Couleur et nature des cristaux que dépose l'alcool en refroidissant. Poudre qu'on obtient de la teinture alcoolique. Substance qui se sépare de cette poudre. Substances que précipite le carbonate de potasse de la solution. Substance qui se précipite de cette solution, par l'ébullition. Produit du charbon obtenu par l'évaporation de la liqueur, XVI, 172 à 174. Différence que présente le traitement de la décoction de quinquina par l'eau de chaux, 175. Proportions des parties extraites du quinquina par l'eau bouillante, 176. Opinion du cit. Berthollet sur la nature du précipité rougeâtre qui se forme par l'infusion. Analyse de l'extrait produit par l'évaporation de la décoction. Quantité de matières fixes que contient cet extrait, 179. Utile propriété de sa décoction dans les empoisonnemens produits par une trop grande dose de tartrate d'antimoine et de potasse, découverte par le cit. Berthollet, XXVIII, 252. Cette propriété du quinquina est confirmée par M. Westra, XXX, 210.

— Nouvel extrait de quinquina qu'on prépare en Amérique, XII, 155.

— angustura, XXVI, 293. Son examen chimique par M. Brande, 301. Doit être rangé parmi les antiseptiques les plus puissans, XXX, 201.

— Analyse du quinquina de S. Domingue, par le cit. Fourcroy, IX, 7. Résultats des analyses faites par Geoffroy, Neumann, Cartheuser, Lagaraye, Rouelle, Poulletier, Baumé, 8 et suiv. L'eau lui enlève

des matières salines. Un peu de mucilage et une substance brune ou rouge foncée comparable au résino-extractif de Rouelle, 10. Cette substance varie depuis l'apparence d'une sorte d'extrait résineux, jusqu'à l'état d'une résine pure, suivant la proportion d'oxygène, 11. Cette substance est d'une nature particulière; la plus abondante des matières que l'eau enlève au quinquina, change de consistance et de nature par l'absorption de l'oxygène, 11 et suiv. Le résidu du quinquina n'est pas une terre mais une matière végétale. Se convertit en acides végétaux par l'oxygénation, 12. Analyse comparée du quinquina de S Domingue et de celui du Pérou, 13 et suiv. Application des résultats analytiques aux propriétés médicinales des deux quinquina, 18. Matière extracto-résineuse seule active dans le quinquina, 18. Effets comparatifs de l'emploi du quinquina en décoction, poudre, extrait, 19 et suiv. Effets comparés du résino-extractif du quinquina de S. Domingue et de celui du Pérou, 25. Sa décoction s'emploie utilement dans les empoisonnements par les sels métalliques, XXI, 327.

— jaune ou royal. Examen de cette nouvelle écorce, par MM. Meyer et Kasteleyn, XIII, 218, XV, 99.

— du Pérou et de S. Domingue. Moyen de retirer de leur décoction des couleurs utiles dans la peinture, V, 88 et 89. Son analyse, VIII, 113. Sa forme, sa couleur, 113. Sa saveur, son odeur, 114. Sa dessiccation, 114. Manière de le pulvériser, 115. Action de l'eau, 116 et suiv. Produits obtenus par l'eau, 128. Par l'alcool, 129. Analyse de ces différens pro-

duits, 129. Nature de ces substances, 134. Examen du résidu de quinquina épuisé par l'eau, 149. Action des alkalis, 149. Par l'acide muriatique, 150. Distillation du résidu, 151. Résidu et acide nitrique, 153. Résultat de cette action, 162. Distillation du quinquina entier, 164. Produit de cette distillation, 166. Analyse du quinquina rouge du Pérou, 174 et suiv.

## R.

**RACHITIS.** Maladie qui altère la composition des humeurs et la consistance des solides, XVIII, 113. La nature du vice rachitique dépend du développement de l'acide oxalique et du défaut de l'acide phosphorique, 114. L'action des acides sur les os des rachitiques est facilitée par l'absence de la bile qui en général manque chez ces malades, 117. Sucres obtenus par le cit. Bonhomme, de l'usage du phosphate calcaire, du phosphate de soude et de la potasse dans le traitement de cette maladie, 115 et suiv., 134 à 130. Préparation de la potasse, 131. Observations du cit. Hallé sur ce traitement, 134 et suiv.

**RAFFINERIE de l'Unité.** 16,754,039 liv. de salpêtre y ont été raffinées dans une année, XX, 303. Incendie le 4 fructidor an 2, 304.

**RAISINS.** Il en existe à-peu-près 60 espèces dans les environs de Bordeaux, XXX, 114. Noms des variétés ou cépages rouges. Leurs qualités et caractères distinctifs, 115. Variétés blanches, 116 et suiv. Réponse à la question de savoir quelle est la qua-

lité de vin que fournit chaque espèce de raisin , 118. Qualité caractéristique de chaque variété , 119. Cause qui empêche les vins blancs de se dépouiller et raffiner plus difficilement que les rouges , 120. Raisins avec lesquels on fait les vins de Mont-Ferrand et Queyries , 121. De Médoc ; la qualité de ce vin tend à se décomposer après la sixième et septième année. De Médoc , deuxième qualité ; de S. Emilion , 122. De Bourg , de première côte , 123. de S. Macaire , de Grave , etc. Le vin de Pontac , qui a toutes les qualités du vin de Grave , ne fait qu'acquiescer en vieillissant , ne se décompose jamais , 126. Les petits vins servent aux mélanges et à la distillation , 127. Manière dont on fait le vin dans les environs de Bordeaux , 127. Différence du raisin et du vin eu égard à l'exposition du terrain , 129 et suiv. Signés auxquels on connoît que le vin a cuvé suffisamment , 137. Manière de gouverner les vins dans les tonneaux , 139. Les vins rouges sont sujets à sept espèces de maladies ou dégénéralions , les blancs à six , 143. Moyen de remédier à ces maladies , 144 et suiv.

**RATS**, sont sujets au calcul des reins comme l'homme , XVI , 94.

**RAYONS solaires** ; selon M. Deluc , ne sont pas calorifiques , III , 189 , 190. Leur action sur les couleurs humides , voy. couleurs.

— bleu , est le plus foible , IV , 57.

— rouge , est le plus réfrangible de tous , IV , 58.

— vert , un des moins réfrangibles dans les dissolutions métalliques. Par quel moyen la lumière verte devient une des plus réfrangibles , XXIII , 177.



**RAUHKALK** (chaux rude). Description de cette pierre qu'on trouve au pied du Hartz. Sa pesanteur spécifique. Son analyse est composée de terre calcaire pure, d'une substance insoluble dans l'eau, d'un peu de fer et de magnésie, XXVIII, 205.

**RECETTE** de l'eau qui a la propriété de faire périr les insectes, XVII, 212.

**RECUISSON** du verre Effets du refroidissement sur le verre, et théorie de la recuisson, IX, 254, 255. Moyen de l'opérer, 256.

**REPRODUCTION** des nerfs. Expériences faites sur des chiens à qui on a coupé deux nerfs en même temps, ou un seul, qui prouvent que les communications se rétablissent, et que l'animal recouvre les facultés qu'il avoit perdues, XXIII, 142 et suiv.

**RESINES** sont des huiles volatiles concrètes, IV, 204. Différence qui existe entre la résine qu'on obtient de la matière colorante extraite du fil de lin et les autres résines. Voy. lin. La résine s'unit facilement au suif chaud et forme un composé plus fusible que le suif, XXIV, 117. Phénomènes qui se manifestent pendant leurs solutions et précipitations dans l'alcool, XXVI, 292.

— obtenue par l'addition de l'oxigène à une matière trouvée dans le quinquina appelée résino-extractif, VIII, 145.

— indigofère. Résine obtenue par M. Brugnatelli en distillant de l'acide nitrique sur de l'indigo, XXIX, 326.

— jaune de la nouvelle Belgique, analysée par M. Schrœder, XXVI, 93.

RESPIRATION (essai physiologique sur la), VIII, 217.

Respiration et chaleur animale, XXI, 225. Résultats des expériences de M. Green, XXIV, 196. L'usage de cette fonction est, suivant Mayow, de séparer de l'air et d'unir à la masse du sang, par l'office des poumons, des particules nécessaires à l'entretien de la vie, XXIX, 70 et suiv.

— des insectes et des vers. Ces animaux ne respirent point par la bouche comme les animaux à sang chaud, XII, 273. Description de leurs organes respiratoires. Forme, nombre et situation de ceux de la sauterelle, 275. Changement qu'éprouve l'air vital dans lequel cet insecte reste plongé. Manière dont elle y respire, 278, 279. Altération que fait subir la sauterelle à l'air commun dans lequel elle meurt, 281. La limace en fait une analyse exacte, 284. Prompt effet délétère du gaz hydrogène sulfuré sur ces deux espèces d'animaux, 281, 285. Expériences qui prouvent que les limaçons, ainsi que les limaces et les insectes respirent l'air atmosphérique et en changent l'oxigène en acide carbonique, 287 et suiv. Résultats généraux, 290 et suiv.

RUUME. Cause de cette maladie, XXVIII, 256, 258.

*ROBINIA viscosa*. Nom donné par le cit. Cels à une nouvelle espèce d'acacia apportée en Europe par le cit. Michaud, à cause d'une matière visqueuse qui se rassemble à la surface de son épiderme, XXVIII, 223. Cette matière diffère des résines en ce qu'elle est peu soluble dans l'alcool. Se dissout très-bien dans l'éther. N'a ni saveur ni odeur. S'u-

mit très-bien aux graisses et aux huiles. Ne se des- sèche point à l'air comme les résines. Est regardée par le cit. Vauquelin, comme un nouveau produit de la végétation, 224.

Roc salé de la montagne d'Arbonne, XX, 133.

ROCHES des montagnes Dural. Prix de la collection complete de ces roches, XIX, 371.

— primitives ou granits (observations sur une variété de); en quoi elle diffère des granits, XV, 224.

ROSÉE. Voy serein.

ROUGE (belle couleur) de carmin, obtenue des raci- nes de *mercurialis perennis*, Linn. VI, 25.

— d'Andrinople. Essai pour l'imiter, IV, 150, XII, 196, 250 et suiv. Observations sur cette couleur. Préparation du coton destiné à recevoir cette tein- ture, 196 et suiv. Peut être imité en beauté et en solidité sans l'usage des noix de galle ou autres subs- tances analogues, 269. Décoloré par la lessive al- kaline saturée de l'acide muriatique oxigéné et ré- exposé à l'action de la garance reprend ses par- ties colorantes, 271. Substances qu'on emploie pour l'obtenir, XXVI, 251.

— des Indes. On distingue le vrai du faux à l'aide de l'acide nitrique, IV, 3.

RUBIS. On en trouve dans des blocs de granit épars dans les campagnes du duché de Meklenbourg et sur les côtes de la mer Baltique, XVIII, 105. Analysé par le cit. Chenevix, a obtenu à 00.2 près les mêmes proportions de magnésie et d'alumine que le cit. Vauquelin, XXVIII, 202.

— spinelle; exposé au feu ne perd rien de son poids; perd de sa couleur et devient rosé, XXVII, 3, 5.

M. Klaproth a trouvé par l'analyse qu'il est composé d'alumine, de silice, de magnésie et d'oxide de fer, 4. D'après l'analyse du cit. Vauquelin contient une grande quantité d'alumine, de la magnésie, de l'acide chrômique et point de silice, 15. Sa dissolution dans l'acide sulfurique; dans l'acide muriatique, 15, 17. Est considéré par le cit Vauquelin comme un sel triple naturel que l'on pourroit appeler chrômate d'alumine, 18.

## S.

**S**ABLE. Son usage dans la préparation du ciment, IV, 274 et suiv.

— de la Nouvelle Hollande; sa dissolution dans l'acide muriatique a fait croire à M. Wedgwood que c'est une espèce de terre inconnue, XII, 58. Ce sable austral ne contient point, ainsi que M. Klaproth et Hatchett s'en sont assurés, la nouvelle terre que M. Wedgwood croyoit y avoir découverte, XXVI, 115.

— noir et ferrugineux de S. Domingue, examiné par le cit. Fourcroy. Apparence de ce sable. Son essai de diverses manières. Est fort attirable à l'aimant. Contient un peu de carbonate de chaux; le surplus est insoluble directement dans les acides; traité au feu sans addition devient un peu plus attaquant par l'acide muriatique. Ressemble beaucoup au fer oxidé par la décomposition de l'eau. Traité au feu avec du charbon paroît donner du fer de bonne qualité, VI, 126, 132.

**SALICORNIA**, Linn. Qualité de la soude que donne cette plante, XVIII, 165, 201.

**SALIN**. Matière saline que l'on obtient en lessivant les cendres provenant de la combustion des végétaux, XIX, 195. Moyen de s'en procurer abondamment. Voy. bois. Vaisseaux convenables à sa fabrication, 205. Disposition du local, 204. Les vaisseaux de forme carrée doivent être préférés pour le lessivage des cendres, 205. Disposition de ces vaisseaux, 206. Vaisseaux propres à l'évaporation de la lessive, 215. Description des fourneaux destinés à recevoir les chaudières, 216. Degrés que doit avoir la lessive pour être soumise à l'évaporation. Procédé, 220. Le salin diffère de la potasse par une quantité d'humidité et de matière colorante. Procédé pour le convertir en potasse, 222.

**SALINES**, XX, 79. Volume d'eau que fournit la principale source de la saline de Château-Salins ; degrés de cette eau, 80. Quantité d'eau que l'on extrait par heure d'un des puits de cette saline, 82. Quantité de sel que l'on obtient en 24 heures par l'évaporation de ces eaux. Bois consommé pour cette opération, 83. Quantité de sel que donne une livre d'eau ; ces eaux contiennent de la sélénite ou sulfate de chaux, du sulfate de soude, du muriate de chaux et de magnésie, 84 à 87. Manière dont on fait le sel. Description des vaisseaux, 87. Quantité de sel que donne année commune la saline de Château-Salins, 92. Expérience faite sur cent livres d'eau de la source qui alimente la saline de Moyenvic, 93. D'où viennent ces eaux, 94. Quantité de sel que l'on fabrique dans la saline de Dieuze, 94. Substan-

ces que contiennent les eaux de cette saline, 95. Degré de salure des eaux qui alimentent la saline de Salins, 96. Produit de ces eaux, 97. Manière de faire les trois espèces de sel qui se fabrique dans la saline de Salins, 98. Qualités de ces sels, 99, 100. D'où proviennent les eaux de la saline d'Arc, 102. Le *schelot*, matière qui se précipite de l'écume que l'on retire du sel lorsqu'il entre en ébullition, est employé dans cette saline à faire du sulfate de soude, 107. Situation des sources qui fournissent de l'eau à la saline de Mont-Morot, 108. Quantité de sel qui s'y fabrique. Combustible employé à cette fabrication, 114. Analyse de ces eaux, 115. Manière dont on fait le sel d'epsom dans cette saline, 116 et suiv. Sources qui fournissent de l'eau à la saline de Tarantaise. Température de ces eaux qui déposent un sédiment ocreux en sortant de leurs sources, 121. Cause de la mauvaise qualité du sel que l'on fabrique dans la saline de Conflans, 128. Moyen dont on se sert à Moutiers pour favoriser la cristallisation du sel marin à l'air libre, 129. Epoque à laquelle se fait cette opération, 131. Produit, 132. Amélioration à faire tant dans la manière de fabriquer le sel, que dans les vaisseaux dont on se sert, 138 à 151. Résultats des essais faits sur des eaux à 21 degrés forts de salure, évaporées au feu de charbon de terre, 164 et suiv. Essais faits sur des eaux à 15 degrés de salure, évaporées au feu de bois, 167. Résultats, 169. Instrumens nécessaires aux ateliers des maréchaux dans les salines, 174. Moyen de retirer du sulfate de soude des matières salées rejetées comme inutiles dans les trois

salines de la Meurthe, 175 à 180. Substances que contiennent les écailles de sel qui s'attachent au fond des chaudières pendant l'évaporation. Manière de lessiver ces écailles, 181 et suiv. Procédé préliminaire avant d'écailler les chaudières, 186. Résumé, 187.

**SALINOGRÀDE.** Instrument avec lequel on reconnoît, par la pesanteur spécifique, la proportion d'un sel déterminé dissous dans l'eau. Voy. aréométrie. Suite du troisième mémoire sur les salinogrades, XXVIII, 282.

**SALIVE.** Ce liquide, suivant le cit. Fourcroy, semble être destiné à s'imprégner d'oxygène, pour le transporter dans le canal alimentaire, XXVIII, 262.

**SALPÊTRE natif** (découverte d'une carrière de) dans les environs de Wurtzourgb, XII, 223.

— Expériences pour connoître les causes de la différence entre les produits de l'essai et ceux que donne le raffinage, XI, 127 et suiv. Cause de cette différence, XXIII, 265. Résumé des expériences, 140 et suiv. Le salpêtre crud contient une matière grasse qui empêche d'en séparer du nitre très-pur par la cristallisation. Résultats obtenus en employant la poussière de charbon au lieu d'alun pour enlever cette matière du nitre, XV, 94, 95. Mêlé à de l'acide sulfurique donne une combinaison qui dissout l'argent sans touche, 96. Sortant des ateliers est un mélange de différens sels, 226. Moyen long et sujet à erreur pour opérer la séparation de ces sels, 230. Procédé du cit. Guiton, 231 et suiv. Résultat du raffinage en grand d'après ce procédé, 231. Résultat d'après des corrections, 235. Nou-

velle épreuve, 236. Difficultés qu'elle présente, 238. Résultats de cette épreuve, 241. Inconvéniens qui résultent de l'usage du muriate et nitrate de chaux desséchés, pour la formation du salpêtre brut factice, 243. Conclusion des commissaires nommés pour comparer les résultats des épreuves avec ceux du raffinage, 245. Résultats des épreuves en observant les changemens prescrits par les commissaires, 246, 247. Quantité de salpêtre pur que contient un quintal de salpêtre brut, 251. Résultat du raffinage à la manière ordinaire, 252 et suiv. Du raffinage à froid, 264. A quelle époque s'opère la perte du salpêtre dans le raffinage par la méthode ordinaire, 266. Quantité de salpêtre pur que l'on peut payer par quintal de salpêtre brut, aux salpêtriers, XVI, 6, 7, 9. Déchet par la dissolution du salpêtre à l'aide du sel marin. Par les rebouillages, 8. Projet de décret présenté à l'assemblée nationale par Lavoisier, concernant les salpêtres, 10 et suiv. Changemens à faire dans le mode de raffiner les salpêtres, 15. Pièces justificatives, 18. Calculs d'après le raffinage. D'après l'épreuve, 21 à 39. Matières hétérogènes que contient le salpêtre crud, XVI, 180. En quoi consiste la purification du salpêtre crud. Inconvéniens qui résultent de l'usage de l'alun pour la purification du salpêtre, 181. Expériences faites par M. Gadolin pour enlever la matière grasse du salpêtre crud, par le moyen de la poudre de charbon, 184 à 198. Résultat, 199 et suiv. Le salpêtre brut est celui qu'on retire par lixiviation des terres qui le contiennent, XVII, 84. Matières avec lesquelles il est mêlé, 85. Procédé  
du



du cit. Baumé pour le raffiner. Première expérience, 88 et suiv. Résultats, 93. Deuxième expérience, 94. Résultats, 96. Espèce de sel observée dans le salpêtre, par Baumé. Propriétés singulières de ce sel, 98, 99. Quantité de matières salines que produit l'eau mère traitée avec l'alkali, comparées à celles que produit la même eau sans alkali, 100. Nombre des ateliers où l'on s'occupe de sa fabrication, XX, 301. Quantité de salpêtre fabriquée dans une année à la raffinerie de l'Unité, 303. Dans quels lieux il s'en forme, 308, 309. Base de celui qui se forme dans les étables, 310. Autre procédé pour le raffiner, 356 et suiv. Dans quel état il peut être employé à la fabrication de la poudre, 358. Substances que contiennent les eaux de lavage. Quantité nécessaire, 359. Usage que l'on fait de ces eaux, 360 et suiv. Objets nécessaires dans un atelier destiné au raffinage, 361. Procédé du séchage, 366. Conclusion des cit. Fourcroy et Vauquelin, sur la méthode d'essayer le salpêtre brut, par la dissolution saturée de nitre, XXIII, 237. Phénomènes qui résultent de la dissolution du sel marin dans des dissolutions de différens sels neutres, 238, 239. Résultats des travaux de Lavoisier sur le salpêtre, 239 à 244. Fixation par les commissaires, du titre que doivent avoir les salpêtres pour être recevables dans les ateliers, 250. Procédés d'épreuves pour cette réception, 257. Expérience; résultats, 257 et suiv. D'où dépend le succès de l'épreuve, 267 à 275. Se trouve abondamment en Egypte, XXIX, 196.

— naturel de Molfetta, XXIII, 28. Sa description.

- substance qui lui sert de gangue, 29. Substance qu'il contient, 31.
- SALSES.** Nom donné à quelques petits volcans situés dans les collines du Modénois. Leurs éruptions, XXII, 255. Dégagement du gaz de ces sources ou volcans, 255 et suiv. Utilité de ce gaz, 257.
- SALSOLA soda**, Linn. Plante alcaline qui contient l'alkali tout formé. Couleur, odeur, saveur et propriété du salsola desséché et réduit en poudre, XVIII, 66. Infusé dans l'eau donne un sel composé de muriate et de carbonate de soude, 66. La poudre du salsola chauffée avec l'acide nitrique donne de l'acide carbonique, de l'eau, de l'acide prussique, une matière huileuse analogue à la cire, une matière blanche, et une couleur jaune, 67 à 71. Distillé à feu nud on en obtient un fluide élastique composé d'acide carbonique et de gaz hydrogène carboné, 72 et suiv. Traité avec la potasse donne du prussiate de potasse, et par sa combustion à l'air libre, de la magnésie pure, 75 et suiv. En quoi cette plante diffère des autres végétaux, 81.
- SANG.** Sorti par le bord des paupières, les narines et les oreilles d'une femme, changement de couleur qu'il éprouve, I, 67. Changement de couleur qu'il éprouve pendant sa circulation, V, 262; par son exposition à de l'air vital, à du gaz hydrogène, 265. Ce qu'est la capacité du sang veineux à celle du sang artériel, 269. Contient de la bile et de la gélatine, VI, 181, 182. Le changement de couleur qu'il éprouve provient de la combinaison de l'oxygène avec l'hydrogène. Opinion de Lavoisier, Crawford, IX, 261. Exposé à l'air vital, au

gaz hydrogène, changement qu'il éprouve, XXI, 228. Changement de couleur qu'il éprouve pendant sa circulation, 229. Epreuves faites par M. Hunter pour s'assurer de la vitalité du sang, XXII, 101 et suiv. Observations de M. Beddoës sur cette substance, 214. De quelle manière il agit sur l'économie animale, 325. Mêlé à partie égale d'urine, phénomène que présente ce mélange. L'auteur a observé les mêmes résultats et les mêmes phénomènes dans les urines d'un homme qui avoit souffert une extravasation de sang dans la vessie, XXIII, 151. S'échauffe dans la respiration; perd du carbone et de l'hydrogène; absorbe de l'oxygène, XXVIII, 236. Suivant Mayow s'échauffe en absorbant de l'air, ou par le séjour de l'air dans les poumons, XXIX, 45. Cause de sa fermentation, de sa couleur, de sa fluidité, 73, 74.

- artériel. Sa capacité est diminuée par sa combinaison avec le gaz hydrogène, V, 231,
- du cordon ombilical d'un enfant nouveau né, VII, 162. En quoi il diffère de celui de l'adulte, 165.
- de bœuf. Matière qui s'en sépare par l'agitation, VII, 146. A quelle température il se coagule, 147. Changement de sa couleur par le contact des gaz oxygène et hydrogène, 148 et suiv. Desséché et chauffé dans un creuset différentes fumées qu'il exhale, 151. Ce que contient le résidu, 152. Deuxième expérience sur le sang desséché; résultat, 154. Présence de la bile démontrée dans le sang, 154, 155. Expérience sur le sérum; il contient de la gélatine et de l'albumen, 155 et suiv. Coagulation de la matière albumineuse par la chaleur. Ce

qui l'occasionne, 158 et suiv. Deuxième expérience sur le sérum. Résultat, 160 et suiv.

**SAPHIRS** du Puy. On les trouve en Velay sur les bords d'un ruisseau voisin du village d'Expailly, XVII, 316.

**SATURATION** des sels et affinité d'un composé avec un de ses principes par excès, X, 38.

**SAUTERELLES.** Description de leurs organes respiratoires. Voy. respiration des insectes.

**SAVON.** La fabrication du savon consiste dans l'union des huiles ou des graisses avec les alkalis; la soude sert à préparer les savons solides, la potasse les savons mous, XIX, 253. Vaisseaux propres à la fabrication, 265, 267, 270. Ustensiles nécessaires dans l'atelier du savonnier, 272. Manière de préparer les lessives de soude, 273. Proportions des matières qui entrent dans la composition du savon fait avec de l'huile d'olives, 273. Mélange des lessives avec l'huile; cuite et confection du savon, 277 et suiv. Procédé des savonniers de Marseille, 283. Procédé pour marbrer le savon avec les oxides de fer noir et rouge, 285. Essais faits pour fabriquer du savon avec la soude du commerce rendue caustique et différentes espèces d'huiles et de graisses, 288 à 311. Huiles qui, employées seules, donnent un savon solide et propre au savonage domestique; l'huile d'olive, savon très-solide, d'une odeur semblable à celui de Marseille, 289. Huile d'amande douce; qualité du savon obtenu de cette huile, préparé à la manière de celui d'huile d'olive, 291. Huile de cheval; cette huile donne un savon qui acquiert une grande consistance et savonne très-

bien, 298. Bullion a fait un savon d'un mélange de cette huile et l'huile d'œillet avec la lessive concentrée des savonniers, 298. Huile de colsa; savon qui n'acquiert pas la sécheresse de celui fait avec l'huile d'olive, 300. L'huile de navette; une livre de cette huile donne environ une livre et demie de savon qui savonne très-bien, 301. Les huiles qui ne peuvent être employées seules sont les huiles de faine, 302. D'œillet, 304. De chenevis; le savon fait avec cette huile est d'une couleur verte qui blanchit à l'air, 305. L'huile de noix, savon gras et gluant qui devient d'un jaune brun à l'air et s'y ramollit, 306. L'huile de lin, un savon gras, pâteux, d'une odeur forte, qui ne sèche point à l'air, 307. L'huile de baleine, son savon peu propre au savonage domestique, peut être employé au foulage des draps, 309. Les huiles de poisson et de morue donnent un savon qui diffère peu de celui fait avec l'huile de baleine, 310. Manière d'employer les lessives pour saponifier le suif; le savon que l'on obtient de cette substance avec la soude caustique est de consistance solide et perd beaucoup de son poids par son exposition à l'air, 293. L'axonge donne un savon très-blanc et très-solide; la gélatine contenue dans l'axonge et le suif est tenue en dissolution dans la liqueur pendant la saponification de ces deux substances, 295. Le savon obtenu de beurre rance est très-propre au savonage domestique, quoiqu'en l'exposant à l'air il perde beaucoup de son poids, 297. Résultats de la saponification de ces mêmes huiles et graisses avec les lessives de soude caustique, préparées avec

- le carbonate de soude extrait du sel marin , 311 à 318. Savons obtenus du mélange de quelques espèces d'huiles , 319. L'huile d'olive et la potasse caustique, le suif et le même alkali donnent des savons gras et mous; ces savons acquièrent de la solidité par l'addition d'une dissolution de muriate de soude, XXIV , 198. Manière dont agit la potasse dans cette opération , 321 , 324. Manière dont agit le muriate de soude dans la fabrication du savon avec la soude , 325. Fabrication des savons à froid. Procédé , 327. Résultats , 329 et suiv. Inconvéniens qui résultent de cette fabrication en grand , 332. Procédé pour faire des savons mous , 333. Moyen de les colorer , 334. Quantité de savon que doivent donner 3 livres d'huile , 336. Poids que l'on fait acquérir au savon en le laissant tremper dans une dissolution de muriate de soude. Sophistication du savon , 335 , 337. Analyse des savons par Geoffroy. Quantités des substances qui entrent dans leur composition , 339 , 342. Instruction pour faire un savon soit à chaud , soit à froid , 342 , 347. Les savons faits avec l'huile ou avec la cire sont décomposés par les extraits des acides des matières colorantes; les composés qui se forment donnent des couleurs très-brillantes , XXIV , 214.
- obtenu par une dissolution de nitrate de mercure , XXV , 186.
  - antimonial , XXIV , 214.
  - blanc acidule. Procédé de M. Carmini pour le faire , X , 106.
  - blanc de Russie. Proportions des parties qui entrent dans sa composition , X , 109.

— de cuivre, fournit un vert très-brillant, XXIV, 215.

— de fibre. Moyen de l'obtenir ; sa dissolution par la potasse, XXI, 287.

— de laine, mou, propre au foulage et feutrage des étoffes de laine, XXI, 27. Choix et préparation des matières, 31. Substances qui entrent dans sa composition, 31. Sa fabrication, 33. Précautions à prendre pour l'emploi des matières, 34. En substituant la soude à la potasse dans cette opération on obtient un savon solide. Propriété de ce savon, 35. Avantage que l'on tire de son usage, 36, 37. Résultat des expériences de M. Nicholson, d'après les procédés du cit. Chaptal, XXIV, 156.

**SCHÉLOT.** Voy. salines. Procédé pour en extraire le sel d'epsom, XX, 117. Ce que quarante quintaux produisent de sulfate de soude, 118. Contient, selon M. Unger, plus de 30 pour 100 de sel, 389.

**SCHISTE** alumineux. Situation de ses couches dans les mines d'alun du département de l'Ourthe, XXIX, 248.

**SCHORL** bleu de Sibérie, ou cyanite. Substances qu'il contient, XIX, 370.

— de couleur rubis. Sa description, XIV, 329.

— rouge de Sibérie. Nouvelle production minéralogique ; donne à l'analyse, de la silice, de l'alumine, du carbonate de magnésie et du fer oxygéné, XIX, 364.

**SCORIE** de l'affinage du fer. Méthode nouvelle employée en Suède pour en tirer partie, X, 149.

**SÉCRÉTAGE.** Opération par laquelle on rend courbes les poils de animaux pour les rendre propres au feutrage , VI , 307. Opération malsaine. Utilité de trouver pour cet objet un autre ingrédient que celui usité , 311.

**SECRET** de M. Wedgwood. Voy. couleurs.

**SELS** formés par le gaz acide muriatique oxigéné , I , 227 et suiv. Nom donné par Lavoisier aux composés formés de la réunion d'une substance simple oxigénée avec une base , II , 240. Leurs effets sur la congélation de l'eau , IV , 235. Dont la dissolution dans l'eau augmente la température de l'ébullition , X , 55. Dissolution de sels dont l'ébullition a une température moindre que celle de l'eau distillée , 56 , 57. Opinion de quelques chimistes sur ce qui a lieu lorsqu'un sel se dissout dans l'eau , XIII , 89. Sels qui dégagent du calorique en se dissolvant dans l'eau , 98. Proportions des ingrédien's qui entrent dans la composition de ceux formés par l'acide muriatique , XIV , 168 et suiv. Expériences sur différens sels , qui prouvent que lorsqu'ils passent de l'état solide à l'état liquide ils ne diminuent point de volume , 286. Ce qui donne lieu , suivant le cit. Vauquelin , à la fracture des vaisseaux dans ces expériences , 292. Expériences qui semblent prouver au cit. Vauquelin que la rupture des vases dans lesquels l'eau gèle , est due à la même cause , qui n'est que la présence de l'air , 292 , 293. Leurs compositions. Voy. composition des sels. Ceux dans la composition desquels il n'entre point d'acide nitrique ne sont point fulminans , XXVII , 78. Ont tous deux fusions , XXIX , 295.



- formé par l'évaporation de l'acide du succin mêlé avec l'acide nitro-muriatique, X, 206.
- qui tapisse l'intérieur des bâtimens destinés aux bains de Vichi. Son analyse, XV, 323. Se présente sous deux formes, 323. Substances dont il est composé, 326. Proportions de ces substances, 328. Comment se forme le nitrate de potasse contenu dans ce sel, 329.
- Obtenu de la soie. Voy. soie.
- alembroth, ou muriate de mercure corrosif, XIV, 49, 50.
- ammoniacaux, produisent du froid avec la soude. voy. soude.
- bitumineux. Sa purification par la poussière de charbon. Succès de ce procédé exécuté par Hoffmann d'après Lowitz, VI, 36.
- d'epsom. Celui que l'on fabrique dans la saline de Mont-Morot est le sulfate de soude dont on trouble l'ordre de la cristallisation, XX, 116. Procédé, 117, 184.
- essentiel, ou sucre de lait. Moyen de l'obtenir, VI, 193. Brûle avec une odeur de caramel; donne avec l'acide nitrique de l'acide oxalique et de l'acide saccolactique; ils paroissent l'un et l'autre formés dans l'opération, 193. Le sucre de lait se dissout très-bien dans le lait, 193, 194. Il est de même nature dans le lait de divers animaux; il varie seulement par sa quantité, 195, 196.
- fusible, retiré de l'urine humaine; odeur qui succède au bout de quelques années à son odeur fétide, VII, 183. Est composé, selon quelques chimistes,

de deux matières salines, 183. Essais infructueux du cit. Fourcroy pour les obtenir séparément, 184. Propriété singulière de ce sel, 184. Deuxième procédé. Résultat, 186, 187.

- marin. Analyse comparée des sels marins qui se vendent dans les états de Sardaigne, IV, 174 et suiv. Est répandu sur la surface du globe sous forme liquide. En source d'eau salée, sous forme solide mélangé de terre bitumineuse, XI, 65. Pur et solide en masse considérable. Couleur de cette dernière espèce, 66. Forme cristalline de ce sel. Dans quel endroit on trouve ces masses, 67. Nature du terrain qui les recouvre, 67. Situation des couches de sels. Substances qui les séparent. Substances que contient le sel blanc; le sel gris, 68. Opinion sur la formation des différentes couches de sels et d'argiles, 68 et suiv. Le sel mélangé de terre bitumineuse se trouve dans des cavités situées au sommet des montagnes calcaires secondaires, 72. Epaisseur de l'enveloppe qui recouvre ces masses, 73. Couleurs de ce sel, 74. Analogie entre la position des sources d'eau salée et des masses de sel mêlées de terre bitumineuse, 75 et suiv. Opinion sur l'origine des lacs salés, 78. Exploitation du sel en masse des terrains primitifs, 78. Exploitation en Pologne, en Hongrie, en Transilvanie, 79 et suiv. Procédé pour purifier le sel de la mine de Nortwich, 82, 83. Le sel mélangé de terre bitumineuse, 83 et suiv. Exploitation des sources d'eau salée, 87. Différentes manières dont on obtient le sel des eaux de la mer, 88 et suiv. Température que prend en bouillant la dissolution de ce sel, comparée à celle de

Peau distillée, X, 55. Phénomène qu'il présente, 56. Sa décomposition par M. Woulfe, XIV, 279 et suiv. Substances employées. Résultat, 280. Calcul de l'expérience, 281 et suiv. Différences entre les résultats de cette expérience et ceux de M. Kirwan, 286. Procédé pour l'obtenir de l'eau dans laquelle il est en dissolution, XX, 152 à 163. Est employé dans la préparation des peaux destinées à être teintes en rouge, XXI, 244. Trouvé par M. Tompson dans l'*arundo donax*, XXII, 92.

- métalliques. Effets de l'arséniate de potasse sur eux. Voy. arséniate de potasse. La causticité de ces sels expliquée par le cit. Berthollet, XXVIII, 242. La causticité de ces sels leur est enlevée par le fer en poudre très-fine, qui s'empare de l'oxigène qu'ils contiennent et qui les rend caustiques, 252. Appliqués sur un ulcère malin, manière dont ils agissent, XXIX, 213, 219. Sont décomposés par la matière du pus des ulcères mêlée avec le gaz animal et l'ammoniaque, 212.
- muriatiques rendent les couleurs sombres dans la teinture, IV, 121.
- neutres; dans quel cas ils consomment moins de calorique pour se dissoudre, V, 27. Moyen pour déterminer leur cristallisation. Voy. frimats. Ceux dont les bases n'ont point d'affinité pour les oxides métalliques. Exposés à la manière de Schéele, à l'action des oxides métalliques et de l'acide carbonique, peuvent servir à faire connoître les rapports d'affinités en nombre des acides pour les oxides. Des alkalis pour les mêmes oxides. De l'oxigène

- pour les métaux, XIII, 25 à 38. Leur action sur le sulfite de soude, XXIV, 269. Le sulfite d'ammoniacque, 285. Le sulfite de chaux, 290. Leur action sur l'étain, XXVI, 92.
- de nitre. Ce que peut encore dissoudre, selon Lemery fils, une dissolution saturée de ce sel, XIII, 88.
  - d'oseille. On le tire du *rumex acetosa, foliis sagittatis*, Linn. Culture de cette plante. Description du mortier destiné à l'écraser, XIV, 8. Procédé pour clarifier la liqueur obtenue, 10. Formation du sel par l'évaporation de la liqueur, 12. Sel de Sylvius et tartre vitriolé retiré de cette liqueur, 13. Procédés pour le faire, indiqués par Bayen, XXIX, 40.
  - phosphoriques de l'urine. Procédés pour les décomposer et en obtenir le phosphore, XII, 20 et suiv.
  - secondaires. Leur action sur le sulfite de potasse, XXIV, 261. Le sulfite de magnésie, 299.
  - séparé de la rosée. Ses parties constituantes, XI, 218.
  - solubles dans l'eau. Newton est le premier qui se soit occupé d'en déterminer la pesanteur spécifique XXVIII, 5. Muschembrock s'est servi pour cet usage d'huile de térébenthine, 5. Procédé de M. Kirwan, 6. Sels dont la pesanteur spécifique a été prise par Newton et Muschembrock, 6, 7. Le cit. Hassenfratz a employé le mercure pour cette opération. Instrument dont il s'est servi, 9. Substances dont il est parvenu à obtenir la pesanteur spécifique, 11. Tableau de comparaison des résultats du cit.

Hassenfratz avec ceux obtenus par Newton, Muschembrock et M. Kirwan, 16, 17. Tableau des six expériences du cit. Hassenfratz sur les pesanteurs spécifiques de l'eau saturée et de ses combinaisons avec différentes proportions d'eau, 284. Noms des chimistes qui ont cherché à déterminer les rapports de sel que l'eau distillée est susceptible de dissoudre pour se saturer, 287. Proportions de saturation trouvées par Boërhaave, 288. D'après les expériences de Muschembrock, 288. D'après les expériences d'Euler, 289. D'après les expériences du cit. Fourcroy, 290. Tableau formé d'après la réduction de tous ces résultats pour les comparer, 291. D'où proviennent les différences dans les proportions de sel pour saturer l'eau, 292. Tableau comparatif de densités des sels lorsqu'ils sont à l'état solide, 294. Tous les sels cristallisés ont une pesanteur spécifique plus grande étant à l'état solide que lorsqu'ils sont à l'état liquide dans leur dissolution saturée, 295. Tableau de pesanteur spécifique d'eau et de sulfate, 296 et suiv. D'eau et de muriate, 298. D'eau et de nitrate, 300. D'eau et d'acétite, 302. D'eau et de tartrate, 304. Moyen de trouver de suite quel rapport de sel et d'eau il y a dans une dissolution d'un sel, 306, 307. Pourquoi le salinograde doit être préféré au pèse-liquide dans les manufactures, 308 et suiv.

— terreux. Effets de l'arséniate de potasse sur eux.

Voy. arséniate de potasse.

SÉNÉ. Description de celui d'Alexandrie, XXIV, 3.

On obtient de son infusion, au moyen de divers réactifs, de la craie, de la silice, du sulfate de po-

tasse non saturé, de la magnésie, de l'extrait et une matière grasse qui, extérieurement, ressemble à de la matière glutineuse, 6, 7. Le gaz acide muriatique en passant à travers cette infusion faite à froid y forme une matière qui a de l'analogie avec le gras des cimetières, nommé par la cit. Fourcroy adipo-cire, 8. Le gaz oxigène y produit une matière qui offre les mêmes caractères. On obtient ces deux matières diversement colorées au moyen de l'alcool appliqué aux feuilles immédiatement après l'eau, 9. Elle se trouve dans la décoction du séné dans lequel les élémens de cette singulière matière existent et qu'on parvient à former par l'acide muriatique oxigéné, 11. Les feuilles de séné traitées avec l'alkali prennent une couleur verte que l'alcool chaud leur enlève et la laisse sans altération lorsqu'on l'évapore à une douce chaleur, 12. Cette matière verte n'est point miscible dans l'eau, est blanchie par l'acide muriatique oxigéné, 12. Observations sur l'infusion du séné. Examen des produits de la décoction, 13 et suiv. La matière précipitée de la décoction par son exposition à l'air offre les mêmes caractères que celle obtenue par l'acide muriatique oxigéné, 18. Substances obtenues de la combustion de l'extrait sec, 20. Le séné donne avec l'acide nitrique de l'acide oxalique, 20. Substances qu'on obtient par la distillation du séné entier, 21 et suiv. De la combustion des feuilles, 23. Analogie de la substance nommée buchettes qui se trouve mêlée aux feuilles de séné avec ces feuilles, 23, 24. Action médicameutuse

de cette substance, 26 et suiv. Procédé pour monder le séné, 27.

**SENSATIONS.** Observations sur celles que l'on nomme chaleur et froid, VIII, 183.

**SEPTONE.** Nouveau nom donné à l'azote par M. Brugnatelli, et qui, selon cet auteur, désigne sa principale propriété, XXIX, 181.

**SEREIN.** Examen de ce phénomène et de celui de la rosée, XXIII, 317 et suiv. Les effets de ces deux phénomènes sont variés et irréguliers dans les deux zones tempérées, 326. Sont plus sensibles sous la zone torride que sur le reste de la terre, 327. Le sercin et la rosée doivent, suivant l'auteur, influer sur la production et la permanence des vents alisés, 328. Cause des brouillards, 328.

**SERPENTINE.** Son analogie avec le *labrador* de M. Heyer, X, 109. Son analyse, XXVIII, 198. Est composé d'eau, de silice, d'alumine, de magnésie, de chaux et d'oxide de fer, 199. Action de l'acide muriatique sur le précipité de cette pierre, 198.

— de post; son analyse, XI, 319.

— verte, fossile, lieu où on la trouve, XXII, 47. Polarité magnétique dont elle jouit, 48. Sa pesanteur spécifique ne présente qu'un peu de fer très-oxidé, 49 et suiv., XXIV, 159. Suivant le citoyen Guiton le fer n'est pas complètement oxidé dans cette serpentine, 160. Pesanteur d'un morceau envoyé à M. Bancks. Ses propriétés physiques et chimiques, 161.

**SÉROSITÉ;** produite par les remèdes vésicans. Son analys, XIV, 226. Propriétés de la pellicule qui

se forme sur cette sérosité, 227. Séparée de cette pellicule s'unit à l'eau froide, 227. L'action du calorique, des acides, des alkalis, de l'alcool sur ce fluide prouve son analogie avec le sérum du sang, 228. Examen comparatif de ces deux fluides. En quoi ils diffèrent, 230 et suiv. Résultats de l'examen 234. Expériences comparatives sur différentes sérosités qui offrent toutes les mêmes propriétés que le serum, 238.

**SERRES** (Cause de la corruption de l'air des), XXIX, 149, 150.

**SERUM** du lait. Manières de l'obtenir, VI, 186, 190. N'est point acide. Devient très-limpide par la filtration; retient toujours une partie de matière caséuse en dissolution; on la précipite par les alkalis. Il se précipite aussi un peu de terre calcaire, 191. Le serum ancien se trouble et laisse déposer les mêmes matières, il se forme un acide qui acquiert la force du vinaigre, 191. Moyen de le concentrer. Sa décomposition par la distillation, 192. Le procédé de Schéele ne mérite aucune confiance, 192. Le serum aigri blanchit les toiles écruës, 192. Évaporé spontanément laisse cristalliser plusieurs sels, 193. Le serum des laits varie en saveur et en quantité, 195.

— du sang; son utilité dans la composition du mordant dans la teinture de garance, IV, 119.

— albumineux du sang; est coagulé par l'oxide de mercure rouge auquel il enlève l'oxigène, XXVIII, 259.

— du sang de bœuf. (Expériences sur le). voy. sang de bœuf.



- SILION.** Voyez liqueur des intestins de brebis.
- SILEX.** Ses principales parties constituantes, V, 78.
- SILICE.** Son action dans la verrerie et choix des matières vitrifiables, IX, 235. L'acide fluorique est le seul acide avec lequel la silice ait de l'affinité, X, 271. Seule, est infusible au feu le plus fort. Ne devient fusible que par son mélange avec quelques terres, dans une certaine proportion, XV, 5. Est soluble dans les acides, XXI, 90. Observations de M. Stucke sur cette terre, XXII, 110. Est précipitée par la chaux. Récemment précipitée ajoutée à de l'eau de chaux enlève toute la chaux de sa solution, XXVII, 320. N'est, suivant M. Stucke, tenue en dissolution dans la potasse qu'autant qu'elle retient un peu d'acide carbonique, 321. Découverte par les citoyens Fourcroy et Vauquelin dans un seul calcul urinaire, XXX, 59. Propriétés qui la distinguent des autres terres, 80. Se trouve quelquefois pure et isolée dans la nature, 85. Réunie avec l'alumine dans les topazes. Unie à la magnésie dans le péridot, dans le rubis; dans le grenat, dans le pechstein, le talc, autres substances dans lesquelles elle se trouve, 85.
- SINOVIÉ.** Sa couleur, son odeur, sa saveur, sa propriété, sa pesanteur spécifique lorsqu'elle sort des articulations, XIV, 124. Son analyse, 124 et suiv. Traitée avec les acides, phénomènes qu'elle présente, 127. Les carbonates de soude et de potasse s'y unissent très-bien. L'alcool en sépare une substance floconneuse. Décomposée à la cornue, substances qu'elle donne, 128. Examen du charbon provenant de sa décomposition. Ce charbon brûlé

laisse une cendre soluble dans l'acide nitrique , qui forme de l'oxalate calcaire par l'addition de l'acide oxalique , 129. Résultat de l'analyse , 130.

**SIROPS.** Procédés pour les préparer , III , 301.

— mercuriel de Belet. Médicament incertain. Ne contient pas de mercure. Liqueur fondamentale de ce sirop , XXIX , 35. Moyen de s'assurer que le dépôt qui se trouve au fond des bouteilles qui le contiennent est un oxide de mercure , XXX , 163. L'analyse de ce sirop par Bayen prouve qu'il est composé de mercure dissous dans l'acide nitrique auquel on ajoute de l'alcool , 163 , 167. Différentes recettes de ce sirop exécutées dans plusieurs pharmacies à Paris , 169 , 170. Recette décrite dans l'ouvrage du cit. Portal , 170. Inconvénients que présente l'usage de ce sirop , 171. Essais du citoyen Bouillon-Lagrange pour le préparer , 172. Procédé qui lui a le mieux réussi , 175. Formule , 176. Observations pour ceux qui prescrivent ce sirop ou quelques préparations nitriques de mercure dans un sirop , 177. Réponse du citoyen Portal aux observations du cit. Bouillon-Lagrange sur ce sirop , 293 et suiv.

— violet. Les pharmaciens se servent de vases d'étain pour le préparer , parce que le suc de la fleur de la violette y acquiert une belle nuance bleue , XXX , 185. Cause de ce phénomène suivant le cit Berthollet , 186 , 192.

**SMARAGDITE** de Corse. Ses parties constituantes , XXX , 106.

**SOCIÉTÉ** d'histoire naturelle de Paris. Prix proposés

par cette société, XV, 110. Annonces de la première partie du premier tome de ses actes, 112.

**SOIE**; traitée avec l'acide nitrique disparaît et forme un sel inconnu de couleur d'or, dont les cristaux ont la finesse de la soie. Ce sel qui est soluble dans l'eau et l'alcool, s'enflamme et détonne comme la poudre à canon, XXIX, 301, 303. Action des acides muriatique et sulfurique sur ce sel, 303. Nouvelle substance trouvée dans la soie, par le citoyen Wolter, voyez amer.

**SON**. Sa préparation dans quelques fluides aériformes, IV, 176 et suiv.

**SOUDE**; mélangée avec les sels ammoniacaux produit un degré de froid assez considérable, IV, 196. Son extraction du sel marin au moyen de la potasse. Difficultés de cette opération. Procédé le plus avantageux indiqué par Westrumb, VI, 24. La meilleure est préparée aux environs d'Alicante par la combustion du *salsola vermiculata*, etc., Linn., XVIII, 165. Nom donné aux cendres de cette plante, lesquelles mêlées avec l'acide muriatique donnent environ le sixième de leur poids de gaz acide carbonique, 166. Dissoutes dans l'eau, donnent des matières salines et une matière indissoluble, 167. Examen de la matière indissoluble. Substances qu'elle contient, 167 à 172 Examen des parties solubles. Substances qu'elles contiennent 173 à 174. L'eau bouillante ne doit point être employée pour extraire les parties salines de la soude, 175. Méthode de M. Kirwan pour déterminer la quantité d'alkali contenue dans un mélange salin quelconque par le moyen de l'alun, 177 à

184. Quantité d'alkali minéral pur, contenue dans une quantité donnée de soude cristallisée, de soude de barille ou du commerce, 184, 185. Phénomène que présente, en se séchant, l'alumine précipitée de la dissolution de soude du commerce, 184, 185. Examen du kelp Cunamara ou soude du Varech. Quantité de soufre qu'il contient. Moyen pour le désoufrer, 186 à 188, 202. Examen du kelp de Strangfort, de l'alkali végétal ou carbonate de potasse, 191. De la cendre perlée de Dantzic, 192 et suiv. Le casupe ou casote. Substance alcaline mêlée à l'acide muriatique, donne du gaz hydrogène sulfuré, 194. Cendre raffinée de M. Clarke. Sa méthode pour la faire, 195, 196. Cendre de plantes d'Irlande fortement calcinée paroît perdre sa propriété alcaline, 199. Table de la quantité d'alkali contenue dans chacune de ces substances alkalines, 200. Meilleure méthode d'obtenir les sels alkalis, 200 et suiv. Productions salines obtenues des cendres de plusieurs végétaux, 205 et suiv. Plantes qui en produisent le plus, 207. Procédé pour obtenir de la potasse et de la cendre perlée, 208 et suiv. Purification de la soude obtenue du muriate de soude décomposé par l'acide sulfurique, XIX, 71. Analyse de cette soude, 75. Résultats, 76. Extraction de la soude du sulfate de soude par l'intermède du fer, 77 et suiv. Soude qui en résulte, 79. Produit de cette soude, 80. Procédé des citoyens Malherbe et Athenas, 82 et suiv. Lieux les plus propres à sa fabrication, 135 et suiv. Obtenue en très-petite quantité par le procédé du citoyen Soulon d'un mélange de chaux, de

sel et de charbon , 147 et suiv. Celles d'Alicante et de Carthagène sont les meilleures pour la préparation du savon , 257. Usage que l'on en peut faire après avoir été lessivée , 276. On donne le nom de bourde ou salicote à une soude de qualité inférieure que l'on prépare en Espagne , 257. Le nom de blanquette à une autre espèce préparée avec des plantes qui croissent sur les bords de la mer , 257. Substituée à la potasse dans la fabrication du savon de laine , donne un savon solide , XXI , 35. Sa cristallisation. Voy. alkalis caustiques. Obtenue par la décomposition du sel marin , au moyen de la litharge , XXV , 179. Peut être remplacée par la potasse dans la lessive alcaline destinée à imprégner le coton avant d'être teint en rouge de garance. Qualités que doit avoir la soude qu'on emploie , XXVI , 253. Sa pesanteur spécifique lorsqu'elle est pure , XXVIII , 11. Se trouve dans le basalte et dans la lave , XXIX , 329. Doit être purifiée par l'alcool avant d'être employée dans l'analyse des pierres , XXX , 76.

— du commerce. Quantité d'alkali qu'elle contient. Sa couleur , sa pesanteur. Substances qu'elle contient outre le carbonate de soude , XIII , 214. Sa préparation , 215.

**SOUFRE.** Phénomènes qui ont lieu pendant sa combustion. Formation d'acide sulfurique , II , 86 et suiv. Expérience sur sa combustion dans une chambre de plomb. Résultat , 88 et suiv. Se combine avec le phosphore dans l'eau distillée à une douce chaleur dans différentes proportions. Voy. phosphore. Sa combinaison avec le phosphore se décom-

pose facilement dans l'eau. Voy. phosphore. Se combine avec le phosphore par la voie sèche. Voy. phosphore. Combiné avec le phosphore dans l'eau, le rend acide et en dégage un gaz qui a l'odeur du gaz hydrogène sulfuré. Voy. phosphore. Combiné avec le phosphore reste liquide à la température de 7 ou 8 degrés au-dessus de zéro, IV, 2. S'unit à de grandes doses avec le phosphore à la température de l'eau bouillante, 2. Se trouve dans certaines eaux minérales. Se manifeste par l'évaporation spontanée, l'ébullition ou la distillation de ces eaux. Se convertit en acide par le contact des substances qui peuvent lui céder de l'oxygène. Forme différentes combinaisons avec divers réactifs et avec plusieurs principes contenus dans les eaux minérales. Voy. eaux sulfureuses d'Enghien. La fusion du métal des cloches par le soufre ne facilite point le départ de cet alliage, IX, 333, 334. Par sa combinaison avec l'étain dans des proportions différentes, donne du sulfure d'étain et de l'oxide d'étain sulfuré. Voy. étain. Mêlé à du carbonate de potasse, donne de l'acide carbonique, du gaz hydrogène sulfuré et du sulfate de potasse. Ce dernier, décomposé par l'acide muriatique, forme un précipité avec le muriate de baryte, XIV, 296. Seul ou combiné aux alkalis dans l'état de sulfures secs ou de sulfates, n'a point la propriété d'attirer l'oxygène, 305. Acquiert cette propriété par son union avec la chaux, la baryte, la magnésie, 306 et suiv. Se trouve en grande quantité en Islande à la surface de la terre, XVI, 134. Substances qui en contiennent, XXI, 325. Lieux où on le trouve en substance ou

à l'état d'acide sulfurique, XXII, 91. Mêlé avec la pierre infernale, et frappé avec un marteau froid, s'enflamme sans produire aucun bruit; avec un marteau chaud fait entendre une détonation, XXVII, 76. Se dissout dans le gaz hydrogène; paroît être dissoluble dans l'azote, XXVII, 141. Est presque insipide; devient aigre, piquant, caustique par l'addition de l'oxigène, XXVIII, 243. Tient plus faiblement à l'oxigène que le phosphore, 247. Celui qu'on trouve sur les terres et sur les pierres qui avoisinent les eaux minérales de la vallée de Luchon est dans une division plus parfaite que celui qu'on lui procure dans les laboratoires, XXIX, 32. N'est pas connu en Egypte, 196. Violente détonation produite par son mélange avec le phosphore, XXX, 7.

— doré d'antimoine. Nouveaux procédés pour le préparer, XXVI, 291.

— hydrogéné. Sa formation, XXV, 247. et suiv.

SOURCES d'eau salée, sont toutes dans des pays environnés de montagnes calcaires de seconde formation, XI, 74. Salure des eaux des sources qui existent dans la commune de Saltzbronne, XX, 133, 134. Substances qu'elles contiennent, 135. L'eau de la source salée qui existent à Copenhague donne à l'analyse du muriate de soude, de la magnésie et du sulfate de chaux, XXVIII, 90.

SPATH adamantin, I, 183. Sa dureté, 184, 185. Sa pesanteur spécifique, 185. Celui de la Chine contient quelquefois de l'oxide de fer magnétique 185. Sa résistance à la décomposition, 186. Con-

- tient de l'alumine et une terre particulière non déterminée, 187. 238. Se trouve en France, 188, 189 Sa fusion, II, 304. Est attirable à l'aimant, 304. Indication des substances dont il est composé, VI, 2. Sa poussière est employée à la Chine et au Bengale pour tailler les pierres précieuses, 6, 7.
- calcaire. Voy. carbonate de chaux.
  - calcaire analogique. Caractères et propriétés géométriques de ce spath, XVII, 284, 285.
  - calcaire métastatique. Caractères et propriétés géométriques de ce spath, XVII, 249.
  - calcaire prismatique, en prisme hexaèdre, *Daub.* XVII, 279.
  - calcaire rhomboïdal ou lenticulaire. Ses caractères géométriques, XVII, 251.
  - calcaire rhomboïdal aigu. Caractères et propriétés géométriques de ce spath, XVII, 264.
  - calcaires transparents. Leurs propriétés électriques se développent par le frottement, X, 108.
  - fluor. Voy. fluaté de chaux.
  - d'Islande. Ses propriétés électriques comparées avec celles de la tourmaline, X, 107.
  - pesant. Description de quelques variétés de ce spath, XII, 3. Analyse d'un spath pesant. Substances qu'il contient, XV, 102. Espèce dont l'acide sulfurique s'est décomposé dans un endroit, et a laissé le soufre à nu, XXVI, 118.
  - pesant couleur de chair; une des parties constituantes d'un granit de Suisse, I, 218.
  - pesant gris. Pierre analysée par M. Meyer. Sa



- description. Substances qu'elle contient , XIV , 329.
- saphir. Pierre singulière découverte dans le Haut-Palatinat. Sa description , XII , 67.
- de zinc. La substance ainsi nommée par les minéralogistes , est un tungstein cristallisé tenant du zinc , VI , 15.
- SPEISS.** Substance métallique que l'on obtient dans la fabrication du saffre. Sa phosphorisation ; XIII , 136.
- SPERME humain.** Son analyse , IX , 64 et suiv. Qualités physiques du sperme , 64 et suiv. Effet du refroidissement sur le sperme , 66. Action de divers degrés de température sur le sperme , 67 et suiv. Action des alkalis , de la chaux et des acides , 71 , 72. Ses principes constituans , 75 et suiv.
- STALACTITES siliceuses.** On en trouve dans la montagne de Santa-Fiora en Toscane , XXII , 91.
- STÉATITE blanche ;** est composée de silice , de magnésie , d'alumine , de chaux et de fer , XXVIII , 200.
- STÉRÉOGAR** ou pèse-solide , XXVI , 20.
- STÉRÉOMÈTRE.** Son usage , XXIII , 1 , 3. Manière de s'en servir , 3 , 6 , 9. Description de cet instrument , 5. Formules , 9 , 14. Erreurs dont les résultats sont susceptibles , 11. Explication des figures , 18. Note relatives à l'opération , 21. Observations du cit. Hachette sur les stéréomètres , XXIV , 333. Instrument propre à mesurer le volume des corps par le rapport de l'augmentation du volume d'air , XXVI , 17.

STRONTIANE, regardée comme une terre particulière, XXI, 113. Dans quel état on la trouve à Stroatian dans la comté d'Argyre, 115. Sel qu'elle forme dans l'eau chaude avec l'acide muriatique, 114. Comparée à la baryte, 119, 281 et suiv. Différence la plus remarquable entre ces deux substances, 280. Analogie de l'odeur de sa dissolution avec celle de soude ou potasse caustique, 125. Sa combinaison avec l'acide nitrique, 139. Calcinée est soluble dans l'eau, 122. Trouvée unie à l'acide sulfurique dans un sulfate de baryte de Freyberg en Saxe, par M. Meyer, XXIII, 217. Dans le spath pesant blanc de Kurpinz en Saxe, et dans un spath pesant de France, par le cit. Guiton, 218, 220. Description du morceau de spath pesant blanc qui contenoit cette terre, 219. Trouvée par M. Klaproth dans un fossile de Frankton en Pensilvanie, 220. Obtenue pure par M. Trommsdorff qui a déterminé et rectifié plusieurs de ses affinités avec les acides, XXVI, 89. Trouvée près de Boyra en Transilvanie, 89. Est rangée parmi les alkalis, par M. Trommsdorff, parce qu'elle a quelques caractères communs avec ces sels, XXVI, 120. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11. Pulvérisée et mêlée avec la silice, favorise sa dissolution, XXIX, 271. Favorise également la dissolution de l'alumine qui rend insoluble une grande quantité de strontiane, par une combinaison intime entre ces deux terres, 272, 273. Pourroit servir comme les alkalis à l'analyse des pierres dures, 279. Doit être séparée de la classe des terres pour être réunie aux alkalis, 280. Ses propriétés distinctives, XXX, 85. N'a pas encore été

trouvée dans aucune combinaison terreuse, 85.

STRONTIANITE, XXIII, 141.

STYRAX liquide. Suc résineux composé d'acide benzoïque et d'une résine, XXVI, 204, 219. Nom que lui donnent les Arabes, les Turcs, les Chinois; les Européens le nomment faux storax stacté; parvient rarement pur; sentimens sur son origine, 204, 219. Le bois de l'arbre qui produit ce parfum est, selon le cit. Valmont-Bomare, employé parmi les Orientaux, à faire des sarcophages, 205. Couleur du styrax du commerce, de celui qui découle de l'arbre, 207. Exposé à l'action du calorique se comporte comme les autres baumes connus, 207, 208. En contact avec l'air atmosphérique et le gaz oxygène perd de son odeur et prend une consistance solide, 209. Par sa macération dans l'eau on en obtient l'acide benzoïque; précédé du cit. Bouillon-Lagrange pour dissoudre tout l'acide qu'il contient, 210, 211. Action des alkalis caustiques, des acides minéraux, de l'alcool sur cette substance, 212. Sa purification, 214, 220. Substances qui entrent dans l'onguent de styrax; manière de le préparer, 218, 220.

SUBÉRATE d'alumine. Procédé pour l'obtenir; est décomposé par les terres, les alkalis et les acides minéraux, XXIII, 56.

— d'ammoniaque. Action du feu sur ce sel; est décomposé par la baryte, les alkalis et la chaux. Les acides minéraux et l'acide oxalique précipitent son acide. Sel qu'il décompose, XXIII, 55.

— de baryte. Acides qui lui enlèvent la baryte; substances qu'il décompose, XXIII, 52.

- de chaux. Action du feu, de la baryte, de la potasse et de la soude sur ce sel; acides qui le décomposent; substances qu'il décompose, XXIII, 54.
- de magnésie; est décomposé par la baryte, la magnésie et la chaux, XXIII, 56.
- de potasse. Action du calorique sur ce sel; est décomposé par la baryte et les acides minéraux, XXIII, 53.
- de soude; est décomposé par la baryte et la potasse. Condition pour que les acides minéraux en précipitent l'acide, XXIII, 53.

**SUBLIMÉ corrosif.** Action de sa dissolution sur la garrance, IV, 148. Sa dissolution aqueuse mise en contact avec la chair, se précipite en mercure doux, tandis que la matière animale devient friable, XXVIII, 241, 242, 249. Est décomposé par le fer, le cuivre, l'étain, qui en enlevant au mercure l'oxygène, lui enlèvent la cause de son âcreté, 253. Devient un simple purgatif par la trituration avec le mercure coulant qui partage son oxygène, 253. Procédé pour le préparer, XXX, 200.

**SUBSTANCES** qui ont la propriété de s'agiter sur l'eau comme le camphre, XXI, 262. Qualités qui leur sont nécessaires pour produire des tournoiemens et les continuer, 269.

- animales. D'où provient l'odeur fétide qu'elles exhalent dans la fermentation putride, II, 239. Suivant M. Keir l'acide sulfurique et l'acide muriatique n'en dégagent point d'azote. Expériences du cit. Berthollet, qui prouvent le contraire, X, 133 et suiv. Les pièces que le gaz acide muriatique oxi-

- géné transforme en gélatine, XXIII, 81. Leur putréfaction dans divers gaz, XXVI, 291. S'épaississent et deviennent concrètes en enlevant l'oxygène au gaz acide muriatique oxygéné, XXVIII, 258.
- qui fulminent par le choc du marteau lorsqu'elles sont mêlées avec le muriate sur-oxygéné de potasse. Qui s'enflamment en détonnant, XXI, 238.
  - médullaire. M. Brugman est parvenu à déterminer ce qui est substance médullaire d'avec ce qui est nerf dans le cerveau, au moyen de l'acide muriatique oxygéné, XXX, 215.
  - métalliques. Préparation d'une liqueur propre à en découvrir la présence dans le vin, XXVI, 297. Désoxydées d'une manière quelconque ne sont point ramenées à l'état métallique; il n'y a que le mercure, l'or et l'arsenic où l'on remarque une désoxygénation complète, XXVIII, 222.
  - odorante concrète; s'agite sur l'eau, XXI, 254.
  - oxygénées. Manière dont le cit. Fourcroy conçoit leur propriété médicameuteuse, XXVIII, 245.
  - salines. Division de ces substances par les chimistes modernes, II, 192. Communiquent leur incurabilité aux corps combustibles qui en sont pénétrés, V, 146. Nuisent à l'attraction des molécules colorantes de la garance et des autres substances dont on se sert en teinture, X, 327.
  - simples, leur division en 5 classes, II, 194, 198, 201, 202, 203. Observations de M. Gadoin sur la nouvelle nomenclature, 205.
  - végétales. Parties de ces substances qui donnent le plus de cendres, XIX, 174. Produit en salin des cendres des plantes, 175. Produit des arbres fores-

tiers, 178. Espèces que l'on doit brûler de préférence pour se procurer du salin, 201. Sont composées de carbone, d'hydrogène et d'oxygène, XXIII, 188. Action de l'acide sulfurique concentré sur ces substances. Voy. acide sulfurique concentré. Celles qui sont astringentes ont ainsi que le quinquina, la propriété de décomposer le tartre stibié, XXX, 210.

Sucs. Espèces qui jaunissent et sont précipitées par l'acide muriatique oxigéné, XXI, 289.

— acide de l'ananas. Voy. ananas.

— astringens. Ne peuvent fournir d'encre indélébile, XXV, 230. Substances qui peuvent les remplacer, 250.

— entier de l'euphorbe, ne forme point de combinaison avec l'huile, XXI, 287.

— pur de l'euphorbe. Son changement de couleur avec l'acide sulfurique, nitrique, muriatique oxigéné, XXI, 286. Est précipité par l'alcool, 286. Les sucs qui lui sont analogues, présentent les mêmes résultats, 288.

— extraits par la décoction, s'unissent difficilement à l'huile, XXI, 289.

— gastrique. Son utilité dans la composition du mordant dans la teinture avec la garance, IV, 119. L'application de ce suc recommandée dans la cure des ulcères, par le docteur Flamess, XXIX, 191.

— de joubarbe. Couleur qu'il acquiert par l'acide muriatique oxigéné. Dépôt qu'il offre à sa surface, XXI, 288.

Succin ou ambre jaune. Recueilli autrefois sur les

côtes de la mer. Exploité actuellement à plus de deux cents pieds. Substance qui l'accompagne, XVI, 215.

**SUCRE.** Existe dans la cerise, III, 46. Essais infructueux de M. Tulhen pour l'extraire du miel, X, 107. Preuve qu'il contient beaucoup de matière inflammable et beaucoup d'air. Procédé pour le changer en acide saccharin, par le moyen de l'acide nitreux, XIV, 79. Procédé des Tartares Monguls pour en retirer de leur lait, XV, 94. Voy. substances qui fulminent, substances qui contiennent du sucre, XXI, 325. Selon M. Bancroft, dissout très-bien l'indigo, XXII, 100. Substance intermédiaire entre les mucilages et les acides végétaux, qui tient plus d'oxigène que le mucilage et moins que les acides, XXV, 37. Rapport entre les produits de sa distillation et ceux de la distillation de la gomme qui confirment cette opinion, 39. Peut être converti en une espèce de gomme par la privation de son oxigène, 45 et suiv. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 15.

— obtenu de la betterave, voy. betterave.

— blanc. Ses effets dans le bouillon de garance, IV, 144. Structure de ses cristaux, XVIII, 317.

Forme la plus ordinaire sous laquelle se présentent ces cristaux, 319.

**SUIE** des aludels d'Almaden. Son analyse, IV, 266.

— de la tourbe; donne par la distillation du phlegme, de l'huile empyreumatique et de l'ammoniaque.

Selon Hoffmann formeroit un bon engrais, XII, 168.

**SUIF** ; sert à faire un savon solide propre au savonnage , XIX , 293.

**SULFATE** acide de mercure ; peut contenir des doses très-différentes d'acide sulfureux , X , 298. Est d'autant plus dissoluble dans l'eau qu'il contient plus d'acide , 298 , 301 , 308. Procédé pour le faire passer à l'état de sulfate de mercure , 298 , 299. Manière dont l'eau agit sur ce sel , 301 et suiv. Est précipité en orangé par la potasse , la soude et la chaux , 310. Action de l'ammoniaque sur ce sel , 322 et suiv.

— d'alumine ; ne produit pas autant de froid que le sulfate de soude pendant sa dissolution , IV , 98. Décompose l'acétite de plomb , 152. Précipite l'infusion de garance de Zélande , 105. Contient encore du fer , V , 79. Son usage dans la teinture , IX , 143 , 153. Ordinaire ou avec excès d'acide cristallise en octaèdre régulier. Circonstances qui font varier sa cristallisation , XIV , 149. Forme un sel triple avec le sulfate de potasse , XXV , 107. Lampadius a reconnu que la potasse est nécessaire à sa formation , XXVI , 91 , XXIX , 330. Avive le rouge de garance et donne de la solidité à la couleur , 256. Mêlé avec le phosphore ne détonne ni ne fulmine , XXVII , 74. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 12.

— ammoniacal dirigé longtemps sur des os calcinés , donne , selon M. Delkeskamp du sulfate de chaux et du sulfate d'ammoniaque , VI , 57. Ce que 100 parties de ce sel contiennent d'ammoniaque et d'acide. Méthode de M. Wenzel pour déterminer



miner la quantité d'éléments qui composent ce sel, XIV, 203 et suiv.

- d'ammoniaque. Parties composantes du sulfate obtenu du sulfite d'ammoniaque par l'acide muriatique oxigéné, XXIV, 281, 282. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12. Traité au feu non-seulement se résout en ses principes prochains, mais l'alkali éprouve une désunion de ses parties, 86. Il s'en forme pendant l'absorption du gaz nitreux par le sulfate de fer, 177.
- ammoniaco-magnésien. Proportion de ses parties constituantes, IV, 214, 224. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- ammoniaco-mercuriel; est le produit de l'ammoniaque et d'une dissolution de sulfate de mercure neutre, X, 312, 313, 316, 325. Moyen d'obtenir ce sel sous forme cristalline et régulière, 316, 317. contient plus d'oxide de mercure que le sulfate métallique seul n'en contenoit, 318, 324. Propriétés de ce sel, 319, 321, 324. Substances qu'on obtient de sa décomposition par la chaleur, 319. Est peu dissoluble dans l'eau. Action des alkalis et de la chaux sur cette dissolution. Moyen d'obtenir du gaz azote du précipité qui s'y forme, et sa réduction en mercure, 320. Devient très-dissoluble par l'addition de l'ammoniaque, 320. Est complètement dissous par l'acide muriatique. Sels qu'il forme avec cet acide. Son analyse. Ses parties constituantes, 321, et suiv.
- de baryte. Méthode de M. Afzelius pour l'analyser, III, 290. Proportions des substances qui entrent dans sa composition, suivant Bergmann, XXV, *Tome I.*

292. Sa décomposition, par M. Kirrhof, XXVII, 96.
- de baryte de Freyberg en Saxe ; ne contient point de strontiane, ainsi que M. Meyer l'a annoncé, XXI, 142
- calcaire. Ses effets dans la teinture avec la garance, IV, 140.
- de chaux, II, 150. A plus d'adhésion avec l'acide sulfurique qu'avec aucun des autres acides, VII, 34. Description du sulfate de chaux obtenu par M. Kirwan, XIV, 245. Proportions des parties composantes de cent parties de ce sel, selon Bergmann, 248. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- de cuivre. Son action dans la teinture avec la garance, IV, 137. Sa décomposition par le sulfate de potasse, 282. Sa dissolution dans l'eau n'augmente point la température de l'eau bouillante, X, 55. Procédé du cit. Chaptal pour en former, XXV, 325. Mêlé avec le phosphore ne détonne ni ne fulmine par le choc, XXVII, 74. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- de fer. Son effet sur la congélation de l'eau, IV, 237. Ses effets dans la teinture avec la garance, 138. Est décomposé par le sulfate de potasse, 282. Traité au feu avec le muriate de soude donne du sulfate de soude, XIX, 88, VI, 16, 17. Procédé de Schéele pour en obtenir, XIII, 9. Ce que cent parties de ce sulfate contiennent de fer, d'acide sulfurique et d'eau, selon Kirwan et Bergmann, XIV, 263 et suiv. Est décomposé par la décoction de la noix de galle, par l'eau pure. Voy. noix de galle. Précipité que forme ce sel avec une décoction de bois

- d'Inde, XV, 132, 133. Mêlé avec le phosphore ne détonne ni ne fulmine par le choc, XXVII, 75. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12. Employé pour l'analyse du gaz nitreux absorbe le gaz et en sépare l'azote, 136. Phénomène qu'il offre dans cette expérience, 136, 137.
- de fer rouge. Combinaison de fer oxidé à  $\frac{48}{100}$  avec l'acide sulfurique; ses propriétés, XXIII, 86 et suiv. Est précipité en bleu un peu sale par la dissolution aqueuse de tannin. Différence de ce précipité d'avec celui qu'il donne par l'acide gallique, XXV, 228. Son action sur les teintures en noir faites avec le sumac, 231.
  - de fer vert. Combinaison de fer oxidé à  $\frac{27}{100}$  et d'acide sulfurique, XXIII, 85. Est inaltérable par l'acide gallique, 86, 99. Une dissolution de ce sel mêlée à une dissolution de prussiate de potasse, donne un prussiate blanc qui se colore en bleu en absorbant l'oxygène de l'air atmosphérique, 88, 89. N'est point altéré par le principe tannant, XXV, 228.
  - de magnésie. Forme du carbonate de magnésie avec le carbonate de potasse, II, 284. Effervescence pendant l'opération, 282, 283. En forme plus promptement avec le carbonate de soude, 288. Cause de cette différence, 289. Avec le carbonate d'ammoniaque, 292. Formation du sulfate ammoniaco-magnésien, 293. Phénomènes qui ont lieu pendant cette dernière expérience, 294 et suiv. Produit du froid en se dissolvant dans l'acide nitreux affoibli, IV, 97. N'est pas entièrement décomposé par l'ammoniaque, 211. Conditions dans

- lesquelles il est précipité par l'ammoniaque , 226. Formé par l'efflorescence de plusieurs schistes, VI, 34, 35. Proportions des substances qui composent 100 parties de ce sel cristallisé, selon Kirwan, Bergmann et Wenzel, XIV, 251, 254. Forme dans les eaux salées à un degré de froid suffisant, tout le sulfate de soude qui peut alors en sortir, XXIV, 122. Tentatives inutiles de M. Gren pour reproduire par une élévation de température ce sulfate et le muriate de soude, 123. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- de manganèse. Son action dans la teinture avec la garance, IV, 140. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
  - de mercure. Principale cause des variétés que présentent ce sulfate et ses dissolutions, X, 296. Ses propriétés 299. Passe à l'état de sulfate acide de mercure par l'addition d'acide sulfurique, 299. Procédé pour déterminer la quantité d'acide sulfurique excédant au mercure neutre, 300. Moyen de séparer l'acide sulfurique du sulfate de mercure, 301. Traité avec l'acide muriatique chaud donne du muriate de mercure doux, 306. Quantité d'eau nécessaire à sa dissolution, 308. Est décomposé par les alkalis, 309 et suiv. N'est pas complètement décomposé par l'ammoniaque avec laquelle il forme le sel triple.
  - ammoniaco mercuriel. Circonstances pour que la formation de ce sel ait lieu, 312 et suiv.
  - de mercure blanc, avec excès d'oxide, ou la masse préparée pour le turbith. Action de l'eau froide ou bouillante sur ce sel, X, 306.

- de mercure jaune, X, 320. Action que l'ammoniaque exerce sur ce sel, 322, 323, 325.
- de plomb produit par le muriate de plomb et l'acide sulfurique. Usage que l'on peut faire de ce sulfate, XIX, 100. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- de potasse. Son action sur la garance, IV, 147. Provenant des cendres de la combustion de l'extrait de quinquina, VIII, 148. Etincelles qui s'élancent des cristaux de ce sel par le frottement, attribuées à la lumière qui se fixe entre ses molécules pendant la cristallisation, X, 40, 41. Procédé de M. Kasteleyn pour l'obtenir, XIII, 216. Ce que 100 parties de ce sel contiennent d'acide et d'alkali, selon Kirwan et Bergmann, XIV, 173, 175. Peut, suivant le cit. Descroisilles, remplacer la potasse du commerce pour la saturation des lessives alumineuses. Sel qu'il forme avec le sulfate d'alumine, XXV, 107. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
- acidule de potasse. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 11.
- de soude. Mélangé avec du nitrate ammoniacal produit du froid. Voy. froid artificiel. Mêlé avec l'acide sulfurique produit du froid. Voy. froid artificiel. Ne produit ni froid ni chaleur pendant sa dissolution dans l'alcool, IV, 97. Mêlé avec de l'acide nitreux produit du froid, 99. Obtenu de la décomposition réciproque du sulfate de potasse avec le muriate de soude, ou de ce dernier sel avec le sulfate d'alumine, VI, 29. Procédé de M. Tuthen pour l'obtenir, XI, 320, XII, 58. Ce que 100 parties de ce sel

crystallisé contiennent d'alkali minéral et d'acide, selon Kirwan et Bergmann, XIV, 186, 187, XXV, 292. Causes d'erreurs dans les expériences de M. Wenzel sur ce sel, 191 et suiv. Analyse d'une efflorescence de ce sel qui se forme à la surface du terrain des environs de Sedlitz et de Seidchütz. Substances qu'il contient, XV, 99. Obtenu par la décomposition du muriate de soude au moyen de l'acide sulfurique est décomposé par la craie et le charbon qui mettent à nud la soude qu'il contient, XIX, 61. Avantage que l'on peut retirer de sa décomposition par le fer, 91 et suiv. Mines de fer qui peuvent être substituées au fer dans cette opération, 94. On en obtient par l'incinération de la tourbe, 94. Procédé pour en séparer le soufre au moyen du charbon, 113. Observations sur sa préparation d'après la méthode de M. vander Balen, XIX, 369. Sa formation dans les eaux salées est due à la double décomposition du muriate de soude et du sulfate de magnésic à une température au-dessous de zéro, XXIV, 122. Sa préparation par M. Crell, XXVI, 297. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de strontiane est plus soluble que le sulfate de baryte, XXI, 129.

— de zinc. Son action dans la teinture avec la garance, IV, 140. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de zircone, XXII, 188. Sel formé de l'acide sulfurique et de la zircone. Se décompose par la chaleur, 199.

**SULFITES.** Combinaisons de terres ou d'alkalis avec l'acide sulfureux , XXIV , 246. Avantages qui résultent de leur préparation avec les carbonates et l'acide sulfureux à l'état de gaz , 247. Différences entre ces sels et les sulfates , 249 , 308. Leurs propriétés génériques , saveur des sulfites terreux et alkalis , 51. Eprouvent deux espèces de décomposition , 252. Forment des sels composés avec des sels neutres , 252. A l'exception du sulfite d'ammoniaque sont tous convertis en sulfures par le charbon , 253. Décomposent le muriate de baryte , 250. Sont décomposés par certains acides végétaux , 253.

- d'alumine. Sa formation , XXIV , 305. Est peu dissoluble dans l'eau. Est décomposé par les acides. Est converti en sulfate par l'acide muriatique oxygéné. Phénomènes que l'on peut produire avec cet acide , l'acide nitrique et la dissolution de ce sel , 307 , 308. Ses parties constituantes , 307 , 308. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 12.
- d'ammoniaque. Sel très-soluble , II , 56. Sa formation , XXIV , 274. Est transparent , d'une saveur fraîche et piquante , 275. Exposé à l'air en attire l'humidité , s'y ramollit , et en cristallisant offre les propriétés du sulfate d'ammoniaque. Absorbe le gaz oxygène , 276. En se dissolvant dans l'eau , fait baisser le thermomètre. Décrépite au feu. Chauffé passe à l'état de sulfite acide , 277. Sa volatilité. Est décomposé par la baryte , la chaux , la magnésie , et forme des sels avec ces terres , 278 , 279. Sa décomposition par l'acide sulfureux , nitrique , muriatique oxygéné. Action particulière de

- ces deux acides sur ce sel, 280, 281. Par les acides tartareux, oxalique et citrique. Son action sur quelques acides végétaux, 283. Décompose tous les sels à bases terreuses. Précipités qu'il forme avec ces sels, 284. Est décomposé en partie par les oxides de zinc, de fer, de plomb, 285. Forme un sel triple, cristallisable avec le sulfate de zinc, 285.
- ammoniac magnésien; est formé par la décomposition en partie de la dissolution du sulfite de magnésie par l'ammoniaque, XXIV, 298.
  - de baryte. Sa préparation, XXIV, 301. Ses propriétés physiques. Est décomposé par le calorique et converti en sulfate. Sa dissolubilité, sa cristallisabilité, 302. Est inaltérable par les matières alcalines et terreuses. Est décomposé par les acides sulfurique, muriatique et nitrique. Est converti en partie en sulfate par ce dernier et par l'acide muriatique oxigéné, 303. Est changé en sulfate par les carbonates et le charbon, 304. Action des oxides et dissolutions métalliques sur ce sulfite, 305. Proportions de ses principes constituans, 305. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.
  - de chaux. Moyen de l'obtenir, II, 56. Procédé qui doit être préféré, XXIV, 286. Ses propriétés physiques, 287. Action du calorique, de l'air, de l'eau, des alkalis, des terres, des acides minéraux, des sels neutres, des acides végétaux, des substances métalliques sur ce sel, 287 à 293. Parties composantes d'un quintal de sulfite de chaux, 293.
  - de magnésie; se dissout facilement et forme des cristaux, II, 57. Sa formation, XXIV, 294. Ses



propriétés physiques. Exposé à la chaleur, perd son acide, 295. Proportions des parties qui le composent, 296. Se change lentement en sulfate par son exposition à l'air, 297. Forme de nouveaux sulfites avec la baryte et la chaux. Avec l'ammoniaque, le sulfite *ammoniaco magnésien*, 298. Action des acides sur le sulfite de magnésie. Sels secondaires qu'il décompose, 299. Est converti en sulfate par quelques oxides métalliques qu'il réduit à l'état métallique. Forme des sels avec les dissolutions métalliques, 300. Est converti en sulfure par le charbon, 301. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de mercure. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

— de potasse. S'obtient difficilement pur par le procédé de Stahb, II, 55. Forme des cristaux plus solides que ceux du sulfate de potasse, 56. Sa préparation, XXIV, 254. Ses propriétés physiques, 255. Perd son eau de cristallisation à une chaleur brusque, 256. Est changé en sulfate par l'air, par l'eau, 257, 258. Est décomposé par la baryte et la chaux. N'est point altéré par la soude et l'ammoniaque, 259. Est changé en sulfate par quelques acides minéraux, décomposé par les acides tartareux, citrique et oxalique, par le charbon, 260. Sels qu'il forme avec les sels à base de soude qu'il décompose avec les sels ammoniacaux magnésiens, 261. Calcaires barytiques et alumineux, 262. Est changé en sulfate par plusieurs oxides métalliques. Manière dont agissent ces oxides et les dissolutions métalliques sur ce sel, 263, 264.

— de soude. Sel très-soluble, II, 58. Sa préparation, XXIV, 264. Ses propriétés physiques, 265. Est converti en sulfate par le calorique, par l'air, dissous dans l'eau et exposé à l'air est également changé en sulfate, 266. Est décomposé par la baryte et la chaux, 267. Se laisse enlever son acide par la potasse. Phénomènes qu'il présente avec l'acide sulfurique. Sel qu'il forme avec l'acide nitrique, 268. Sa décomposition par l'acide muriatique produit du muriate de soude. Est changé en sulfate par l'acide muriatique oxygéné. Action des acides phosphorique, fluorique et boracique sur ce sel, 269. Est décomposé par les acides tartareux et oxalique, 269. Sels qu'il forme avec les sels neutres qu'il décompose. Sels neutres par lesquels il est décomposé, 270. Forme, avec le charbon un sulfure de soude. Action de l'alcool sur ce sulfite, 271. Phénomènes qu'il présente avec les oxides et dissolutions métalliques, 272. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 12.

**SULFURES** proposés par Schéele pour servir d'hygromètres, IX, 297.

— alcalins. Condition pour qu'ils décomposent l'eau dans laquelle s'opère leur dissolution, XIV, 309. A quel terme s'arrête cette décomposition, 310 et suiv. Dissous par l'eau, forment de l'hydrogène sulfuré, XXV, 243. En décomposant l'eau il en résulte de l'acide sulfurique, 269. Observations sur ces sels, XXVI, 296. Bons effets que procure leur usage dans les empoisonnemens par le verd-de-gris, l'arsenic et le sublimé corrosif, XXVIII, 251.

— ammoniacal proposé par Pelletier pour distinguer

- les sulfates, les phosphates et les carbonates de plomb, des sulfates de baryte, IX, 57, 58.
- d'ammoniaque, nommé liqueur fumante de Boylo. Cause de cette propriété, XXV, 244 et suiv. Sa propriété à froid. Dans quel cas il est nommé sulfure hydrogéné d'ammoniaque, 246.
  - de baryte, VIII, 12. — Caractères qui le distinguent, XXV, 241.
  - de fer. Ses caractères géométriques, XVII, 243. Décompose le muriate de soude. Produits qui résultent de la calcination de ces deux substances. XIX, 121. Sa combustion avec le charbon de terre et le muriate de soude. La tourbe et muriate de soude. Résultats, 125 à 130. Inflammation rapide qui a lieu pendant son mélange avec le muriate suroxygéné de potasse. Sa détonation; moyen de l'augmenter, XXI, 237, 238 et suiv.
  - de fer icosaèdre. Pyrite ferrugineuse, polyèdre à vingt faces triangulaires, *Daub.* Ses caractères géométriques, XVII, 286.
  - hydrogéné. Combinaison formée de soufre, d'hydrogène sulfuré et d'une base alcaline, XXV, 243. Action de l'air sur ce sel, 251, 269.
  - hydrogéné d'ammoniaque. Voy. ammoniaque.
  - de mercure rouge. Détonne par le choc avec le muriate suroxygéné de mercure, XXI, 238. Différence qui existe entre ce sulfure et celui de mercure noir, XXV, 261 et suiv.
  - de mercure sublimé. Sa fabrication, IV, 25 et suiv. Obtenue par la voie humide au moyen du sulfure de potasse par M. Goettling, XXIII, 75.

- de molybdène, III, 116, 118.
  - de plomb. Ses cristaux ont un noyau octaèdre, III, 6.
  - de potasse. Sec, n'agit point sur l'air atmosphérique avec lequel on l'enferme; humecté d'eau, lui enlève promptement son oxygène, XIV, 295. Le gaz nitreux n'est également décomposé par les sulfures que lorsqu'ils sont humectés, 296. Sec, n'exerce aucune action sur le gaz oxygène pur ou mêlé avec du gaz azote; par l'intermède de l'eau, condense complètement le gaz, XXIII, 74, 75. N'enlève presque jamais tout l'oxygène à l'azote atmosphérique, XXVIII, 172.
  - de tellurium. Exposé sur un charbon ardent, brûle avec la couleur bleue conjointement avec le soufre, XXV, 279.
  - de zinc. Mine de ce sulfure, découverte dans le Hartz, XIV, 324.
- SUMAC ; son analyse.** Les décoctions de sumac déposent une poudre jaunâtre qui se dissout presque entièrement dans l'eau bouillante et en partie dans l'alcool. Les solutions précipitent en noir le fer de ses dissolutions, XII, 505. Examen de ces dépôts; ce qu'ils contiennent, 306 et suiv. Peut suppléer la noix de galle dans la teinture en noir, XV, 156. Employé avec le sulfate de fer, couleur qu'il communique à la toile et au coton, XX, 386.
- SURFACE du globe.** Sa division en terrain ancien et en terrain moderne, XI, 261 et suiv. Substances dont sont composés ces divers terrains, 265 et suiv. Ordre et inclinaisons des couches, 267. Dans quel

terrain se trouvent les mines métalliques régulières, 268. Ce qui porte à croire que les mines de charbon de terre n'ont aucuns terrains déterminés, 268. Ordre et arrangement des couches de charbon, 269 et suiv. Indications qui prouvent que le terrain des mines de charbon d'Auzin a éprouvé une révolution, 274 et suiv. Résultats de l'analyse des charbons de terre du département de l'Isère et de celui de S. Etienne en Forez, 277, 278.

**SYENITE**, contient du carbone. Mis en contact avec l'oxygène de l'atmosphère, exhale de l'acide carbonique, XXIX, 130, 131.

**SYSTÈME**. Qualités qu'on peut exiger d'un système en minéralogie, IX, 175.

## T.

**T**ABAC (mouillade du). Voy. mouillade.

**TABASHEER** ou tabacir ; présumé être une concrétion saline provenant du suc de jeunes bambous, VII, 248. L'analyse a fait voir que cette substance est principalement composée de terre silicee, XI, 64, XV, 36.

**TABEAU comparatif des résultats obtenus par MM. Bergmann, Wenzel et Wiegleb** dans leurs expériences pour connoître les différentes quantités d'acides qu'absorbent la potasse et la soude, XIV, 267.

— complet des nombres triangulaires, représentant les quantités spécifiques d'oxygène qui se com-

binent aux bases des substances élémentaires combustibles, non métalliques, XXVIII, 82.

**TABLES** de la proportion des acides absorbés par différentes bases. Des bases absorbées par les différents acides étalons. Des bases absorbées par les différents acides effectifs. D'après les expériences de M. Kirwan, XIV, 266. Des correspondances des pesanteurs spécifiques, XXI, 20 et suiv.

— des gravités spécifiques par M. Gilpin, XXIII, 139.

— de pesanteurs spécifiques de M. Nicholson exprimées en décimales correspondantes aux degrés des aréomètres ou pèse-liqueur de Baumé, XXIII, 183, 184.

**TALC.** Son analyse. Proportions de ses parties composantes, XXVIII, 200. Diffère peu du mica, 201.

— rayonnant du Mont S. Gothard; son analyse, VIII, 326.

**TAMARIN.** Substance acide dont on fait usage en médecine, V, 92. Employé autrefois dans la teinture en noir, 93. Sa description, 95. Substances que contient sa pulpe, 104. Ne doit point, dans une médecine, être joint à des sels à base de potasse, 106.

**TAN** formé avec les écorces de chêne ou de pin contient l'acide gallique, XVIII, 24.

**TANNAGE** des cuirs. Méthodes usitées pour les cuirs forts, XX, 18, 21, 23. Appret des peaux à la Danoise, 27. La méthode de Psiffier pour tanner les peaux au moyen de la liqueur que l'on obtient

de la distillation du charbon de terre et de la tourbe n'a pas réussi au cit. Séguin, 28 à 31. Procédé de Macbride par lequel il emploie l'acide sulfurique pour le gonflement des peaux, 32 et suiv. Exposé de la doctrine de S. Réal sur le tannage, 37. Méthode du cit. Séguin. Lavage et décharnement, 42. Procédé du débourement des peaux par la chaux, 42. Procédé plus prompt de débourement et de gonflement au moyen du jus de tan mêlé à l'acide sulfurique, 43. Débourement par la chaleur, 44. Débourement par le rasement. Inconvénions qui résultent de ce procédé, 45. Gonflement des peaux dans l'eau de chaux et l'acide sulfurique. Moyen de connoître, s'il est achevé, 46 et suiv. Les cuirs préparés sans l'opération du gonflement doivent, selon le cit. Séguin, être moins perméables à l'eau, 47. Préparation de la dissolution de tan propre au tannage, 48. Manière dont ces dissolutions agissent sur les peaux, 49, 50. Précautions à prendre pour faire sécher les peaux, 51. Temps nécessaire au tannage des cuirs à ampeignes, 52. Moyen de s'assurer si les cuirs sont suffisamment tannés, 52. Action de la dissolution de tan sur la dissolution de colle forte, 54. Durée du tannage des cuirs par la méthode à la chaux, 58. Par la méthode à l'orge, la méthode à la Jusée, 59. Par la méthode du cit. Seguin, 60. Moyen de se procurer de l'extrait de tan, 63. Journal des expériences, 65 et suiv. Quantité des peaux tannées. Durée de leur tannage, 73 et suiv. Astringens minéraux employés par M. Ashton au

lieu des astringens végétaux dans le tannage. Méthode de M. Macbride, XXII, 103.

TANNATE de fer; se décompose dans les acides, XXV, 229.

TARTRE dissoluble. Préparation pharmaceutique, formée du mélange de tartrite de potasse et de borate de soude déliquescente, VI, 12.

— des dents. Dépôt solide formé, selon Fauchard et Haller par le sédiment terreux du calcul salivaire. Est, selon Fourcroy, de même nature que la base des os, XVI, 99, 100.

— stibié; est, suivant M. Westra, décomposé par le quinquina et les substances astringentes végétales, XXX, 210.

TARTRITE d'alumine; dans son état naturel ne peut être employé comme mordant dans la teinture, VII, 240.

— d'antimoine. Expériences et observations pour l'usage et la préparation de ce tartrite, par M. Bindhem, XIII, 218.

— de potasse. Son action sur la garance, IV, 148. Expériences et observations pour l'usage et la préparation de ce tartrite par M. Bindhem, XIII, 218. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

— de potasse saturé. Procédé avantageux de Schuler pour l'obtenir, VI, 10, 11.

— acidule de potasse. Son action sur le bouillon de garance, IV, 146, voy. acide tartareux. Analyse de celui que l'on trouve en France dans le commerce. Par Kunsmüller, VI, 41, 42. Condition



tion pour que sa décoloration , au moyen du charbon, ait lieu , XII , 321. Le mélange de trois parties de ce sel et une de borax fondues ensemble donne à l'obscurité une belle couleur verd de mer qui diminue peu-à-peu et disparoît. Moyen de la faire reparoître , XV , 97. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 14.

— de plomb , voy. vin lithargiré.

— de soude ; ne produit pas autant de froid pendant sa dissolution que le sulfate de soude , IV , 98. Ses effets sur la congélation de l'eau , 236. Procédé de Schuler pour l'obtenir , VI , 11 et suiv. La poudre qui , souvent recouvre les cristaux de ce sel préparé à la manière de Schéele ou Wenzel, est , selon M. Stuck , de la terre calcaire , XIX , 367. Sa pesanteur spécifique , XXVIII , 14.

TEINTURE. Extrait de l'art de la teinture par le citoyen Berthollet , IX , 138 et suiv. Théorie physique des couleurs. Les expériences de Newton ne peuvent pas s'appliquer aux corps constamment colorés , 138 , 139. Instruction sur l'art de la teinture , particulièrement celle de la laine , X , 166. Substances qui entrent dans la composition de la teinture propre à teindre les peaux en rouge , XXI , 246 et suiv. Substances qui entrent dans la composition de la teinture destinée à teindre les peaux en jaune , 252.

— acré d'antimoine de Theden. A qui elle doit sa couleur et ses propriétés , XIII , 219. On obtient la teinture d'antimoine d'un mélange d'alcool et de liqueur de tartre digéré sur du verre d'antimoine , XXX , 214.

- alcaline martiale de Sthal. Peut être employée comme mordant dans la teinture des étoffes provenant du règne végétal, VII, 240.
- des fleurs de l'alcea purp., Linn. Excellent réactif pour les acides et les alkalis, VI, 48.
- nervine de Bertucheff (avis sur la), XXVI, 301.
- noire. Moyen de teindre en noir d'une manière très-solide la laine et le coton par l'intermède d'une dissolution de plomb, VI, 43, 45. L'oxidation détruit une portion du principe noircissant. Moyen que les teinturiers peuvent employer pour accélérer leur travail, XXV, 231.
- spiritueuse d'altea purp. Linn. Donne un bon réactif pour reconnoître les acides et les alkalis, IV, 164.

**TELLURIUM.** Nouveau métal découvert par M. Klaproth dans la mine aurifère connue sous le nom de *mine d'or blanche*, XXV, 273. M. Muller avoit soupçonné l'existence de ce métal; M. Bergmann a confirmé ce soupçon, 274. Procédé pour l'obtenir de la mine, 274 et suiv. Ses caractères. Appartient à la classe des métaux les plus fusibles. S'amalgame facilement au mercure, 276. Action des acides nitrique, nitro-muriatique et sulfurique, des alkalis, des sulfures alcalins sur ce métal, 277, 278.

**TEMPÉRATURE.** Selon M. Kirwan varie fort peu à 10° du pôle. Est toujours la même à 10° de l'équateur. Observations sur les températures à différentes latitudes, VII, 279. Observation sur la température moyenne du mois d'avril, 279. Différences de la

température de l'air, de la terre, de l'eau, 280. A quelle profondeur le plus grand froid pénètre dans la terre selon van Swinden, 281. Température du fond d'une mine située entre Calais et Boulogne. A quel degré s'élève le thermomètre de Réaumur dans les mines de sel de Wiliezka en Pologne. Température de la mine de Joachimsthal en Bohême, 282, 283. La terre, selon M. Kirwan, est plus capable que l'eau d'admettre la chaleur, 283 et suiv.

**TENACITÉ** de l'argile. Moyens de la juger, IX, 119, 124.

**TERRE.** Son ancien état suivant Léonard de Vinci, artiste célèbre de la fin du quinzième siècle, XXIV, 150. Moyen de connoître celles qui contiennent du salpêtre, XX, 351. Manière de les lessiver, 352. Utilité de l'alkali dans cette opération, 353. Leur action sur les sulfites, XXIV, 252, 267, 278, 289, 298. Exercent une action dissolvante les unes sur les autres qui en détermine la fusion, XXIX, 320. Résultats des expériences du cit. Guiton faites sur un caillou du Rhône, du granit blanc, un mélange de marbre blanc et d'argile et du feld-spath, 321, 322, 323. Noms des huit espèces que la chimie distingue, XXX, 80. Les quatre qui se trouvent le plus communément réunies ensemble dans les pierres, sont, la silice, l'alumine, la chaux et la magnésie, 85. Les terres caustiques précipitent le mercure de sa dissolution nitreuse, 211.

— simples. Caractères qui les distinguent des oxides métalliques, X, 276, 277, 278. Ordre de leur affinité avec l'acide camphorique, XXVII, 21. Ont

- la faculté d'absorber l'oxygène et de former de l'azote tout pur, XXIX, 128. Lavoisier tenoit à les regarder comme des oxides métalliques, 137.
- trouvées dans plusieurs végétaux, XXII, 94.
  - argileuses ont, ainsi que l'humus, la faculté d'absorber l'oxygène avec avidité, XXIX, 128, 157.
  - australe ou sidencienne, fossile, sablonneux, trouvé dans le nouveau pays de Galles méridional, résiste à tous les alkalis et les acides, excepté l'acide muriatique concentré, XXIII, 316. Donne à l'analyse, de l'alumine, de la silice et un peu de fer, 318. Ne paroît pas contenir une nouvelle terre, ainsi que l'a annoncé M. Wedgwood; soupçonné être le véritable sable de Sidnei, 319, XXV, 63, XXVI, 115.
  - à foulon. Blanchit et feutre mal les étoffes, XXI, 28.
  - blanche d'Ayorce. Son usage, XXVIII, 330.
  - calcaires. Les plus poreuses et celles qui sont légèrement ocreuses sont les plus favorables à la nitrification, XX, 309. Propriété de celles qui ont été lessivées, 311. Avantage que l'on tire du mélange de ces terres avec des terres vierges, 341 et suiv.
  - des caves. Moyen d'accélérer la génération du salpêtre dans ces terres, XX, 337.
  - de houssage. D'où elle provient, XXIII, 33. Traitée avec l'acide nitrique donne pour résidu du sulfate de chaux. Substances qu'elle contient, 34, 35.

- marécageuse. Qualité qu'elle doit avoir pour être propre à la culture, XXVIII, 208.
- nouvelle. Terre trouvée dans le béril et l'émeraude, voy. glucine.
- nouvelle de l'hyacinthe de France; ne s'identifie avec aucune terre connue, XXI, 90. Est inattaquable par les alkalis, 92.
- phosphorique de Marmarosch en Hongrie. Sa phosphorescence diffère de celle du phosphate de chaux, IX, 226. La distillation lui fait perdre sa phosphorescence, 226. M. Westrumb en a obtenu par l'analyse de l'acide sulfurique, de la terre calcaire et de la terre alumineuse, sans aucune trace d'acide phosphorique, XII, 222.
- de Tassi; contient du sulfate de soude, X, 220.
- végétales. Les plus propres à la nitrification sont celles qui sont encore chargées des principes du végétal, XX, 315. Les plus noires sont celles qui décomposent plus rapidement l'air atmosphérique, XXIX, 147.
- verte de Prague. Substances qu'elle contient. Ses principes diffèrent peu de ceux des grenats verts de Bohême, XX, 383.

**TERRAU** des étables; produit abondamment du salpêtre lorsqu'on l'expose à l'air, XX, 313, 314, 358, 359.

**THÉ.** Nouvelle espèce, I, 194.

**THÉORIE** et nomenclature des chimistes français, XXV, 63 et suiv.

**THERMOMÈTRE**; baisse pendant la dissolution du ni-

trate ammoniacal, voy. nitrate ammoniacal. Plongé dans du phosphore fondu remonte à l'instant où il se fige, IV, 3 et suiv. Construits par Crawford, V, 220 et suiv.

— centigrade, XX, 257, 267, 368.

— à mercure. Ne peut être une exacte mesure de la chaleur, III, 163 et suiv.

THERMOXIDE, XXIX, 183.

THERMOXIGÈNE. Nom donné par M. Brugnatelli à l'oxigène des chimistes français, XXV, 216, XXVI, 355. Est, suivant M. Brugnatelli, la base de l'air pur à l'état concret et l'oxigène la base de l'air pur tout-à-fait privé de son calorique, XXIX, 182. Autres différences qui, suivant cet auteur, existent entre ces deux substances, 183. Manière dont il se conduit avec le calorique, l'air de l'atmosphère. Se combine avec l'acide muriatique distillé sur l'oxide de manganèse, 184. Moyens pour opérer sa décomposition et la rendre sensible, 185.

TINCKAL - fossile; acquiert le nom de borax après avoir été raffiné; II, 300.

TITANE; se dissout dans les acides, donne des sels cristallisables et ne se combine point avec les alkalis, XXV, 30. Ordre de ses affinités d'après les expériences de M. Tromsdorff, XXVI, 91, 92.

TOILES. Leur blanchiment par l'acide muriatique oxigéné, II, 157 et suiv. Procédés, 158 et suiv. Précautions à prendre, 173 et suiv. Enduites d'un encolage d'alun ne sont plus inflammables, V, 147. Manière de les teindre en noir parfait très-durable, XXVI, 291.

- de coton. Leur blanchiment par l'acide muriatique oxigéné, voy. toiles.
- d'impression. Observations faites par M. Haussman sur l'usage de l'acide muriatique oxigéné pour ces toiles, XI, 238. Préparation de la liqueur, 239. Couleurs qui résistent le mieux à son action, 242. Précautions à prendre pour celles qui s'altèrent facilement, 243. Odeur qui se dégage pendant la combinaison de l'oxigène avec les parties colorantes. Procédé pour tirer meilleur partie de la liqueur et rendre les couleurs plus solides, 244 et suiv. Action du fer sur les pièces teintes en gaude et en quercitron. Inconvéniens de s'en servir pour les étendages, 249. Méthode de M. Weider pour la préparation de l'acide muriatique oxigéné. Appareil dont il se sert, 250 et suiv. Son procédé pour le blanchiment des toiles peintes, 253 et suiv. Avantages qui résultent de l'usage de l'acide muriatique oxigéné dans cette opération, 259. Procédé préliminaire avant de teindre les toiles pour ne pas nuire à l'attraction des parties colorantes de la garance ou autres substances employées à la teinture, XII, 141. Procédé pour décolorer les toiles imprimées et saturées de ces parties colorantes, 144 et suiv.
- TONNERRE, V, 63 et suiv. Son bruit n'est pas l'effet d'une seule explosion, 65. Il peut tonner sans la présence d'aucun nusge, 66 (note), 67, la formation du nusge peut occasionner le bruit qu'on attribue à la foudre, 68 et suiv.
- TOPAZE de Sibérie, XIV, 330.
- vulgaire, XVII, 252.

**TORRENT** de Gave de Pau. Description de la vallée qu'il parcourt, XIII, 115 et suiv. Matières dont sont composées les dernières montagnes qui séparent le Gave de la plaine, 148.

**TOUCHAU.** Procédé de cette opération, voy. manuel de l'essayeur.

**TOURBE.** Combinaisons qui résultent de cette matière lorsqu'on l'expose à l'action de l'air et de la lumière, XX, 314.

**TOURBIÈRES**; sont très-nombreuses dans la Vendée et la Loire-Inférieure, XIX, 94.

**TOURMALINE.** Ses propriétés électriques se développent par la chaleur sans frottement, X, 108. Exposée au feu du chalumeau, fond aisément, XXIII, 113. Substances qui composent celle de Ceylan, XXX, 105.

— du Mont S. Gothard. Résultat de son analyse, VIII, 327.

**TOURNESOL** (pains de). Leur couleur bleue due au carbonate de soude qu'ils contiennent, VI, 179.

**TRANGUM.** Ce que c'est, IV, 228.

**TRANSACTIONS** de la société pour l'encouragement des arts, XXII, 104.

**TREPLE** rouge. Sa semence est employée en Angleterre et en Suisse dans la teinture, III, 294.

**TREMELLE.** Ce qui l'a fait ranger par quelques naturalistes dans une classe intermédiaire entre les plantes et les animaux, XXI, 270.

**TREMELLA NOSTOC**; séchée et pilée comme la matière verte, produit les mêmes phénomènes, voy. matière verte. Sa propriété, III, 271, 272.



**TRÉMOLITE.** Analyse de la trémolite blanche cristallisée, XXVIII, 195. Proportions de ses parties composantes, 198.

— calcaire du Mont St. Gothard. Son analyse par M. Struve, VIII, 325.

— cassant du Mont S. Gothard. Son analyse par M. Klaproth, VIII, 325.

**TROMBE.** Sa description, V, 56. Supposition avec laquelle on explique ce météore, 57 et suiv.

**TUBE** d'absorption par M. Humboldt, XXVIII, 158.

**TUNGSTATE** d'ammoniaque. Sa pesanteur spécifique, XXVIII, 14.

**TUNGSTEN**, VIII, 3. Minéral connu sous le nom d'étain blanc, 4. Procédé pour l'obtenir à l'état métallique, 5. Sa couleur, sa malléabilité, 7. Procédé indiqué par MM. Ruprecht, Tondi, et Tihauski pour l'obtenir, IX, 276 et suiv. Sa phosphorisation, XIII, 137. Ses propriétés, XXV, 30.

**TURBITH** minéral ou sulfate de mercure jaune. Moyen de l'obtenir, X, 103. Traité par l'acide nitrique donne du nitrate de mercure. Préparé avec l'eau froide et bien desséché augmente de poids, 306. Quantité d'eau nécessaire pour le dissoudre, 307, 309. En quoi il diffère du sulfate de mercure, du sulfate de mercure blanc avec excès d'oxide, 308. Proportion de ses parties composantes, 309. Est décomposé par les alkalis, 309 et suiv. Action de l'ammoniaque sur ce sel, 322, 323.

## U.

**U**LCÈRES. M. Rollo emploie localement pour les détruire l'acide muriatique oxigéné, les nitrates d'argent et de mercure, et le gaz acide muriatique oxigéné, XXIX, 209 et suiv. Manière dont ces remèdes agissent, 212 et suiv. Résultat des expériences de M. Cruickshank sur la matière des ulcères, 216. L'odeur fétide de cette matière provient, suivant M. Rollo, de l'altération du vrai pus, 217. Moyen de préserver une plaie de cette matière, 218, 219. Substances qui produisent une action violente sur les parties qui y sont exposées, 219, 220.

— de l'orme, XXI, 39. Cause de cette maladie, 39. Humeurs qui s'en écoulent, leur couleur, 40. Cristaux d'une de ces humeurs, 41. Matière blanche, substances qu'elle contient, 42. Substances que contient l'écorce des ormes ulcérés, 43. Matière noire; expériences sur cette matière; phénomènes que présente la dissolution de cette matière, 45. Quantité de bois détruit par cet ulcère, 47.

— végétal, XXI, 40.

UNION de la chimie et de la pharmacie; jusqu'à quelle époque elle a duré, XXI, 302. Nécessité de cette union, 310. Avantage qu'en peut tirer la médecine, 310 et suiv.

URANE. Métal retiré, par M. Schuler, de deux substances désignées par le nom de *sulfure d'urane noir* et d'*urane vert spathique*, cette dernière ma-

tière a été décrite, par M. Sage, sous le nom de *spath pesant vert*; il a aussi nommé *mine de fer terreuse brundtre*, ce qui est un oxide d'urane brun, VI, 176. Ses propriétés, XXV, 30.

**URANIUM.** Sa découverte, IV, 162. Ce nom substitué à celui d'uranit par M. Klaproth, X, 103.

**URATE** d'ammoniaque découvert par les citoyens Fourcroy et Vauquelin dans les calculs urinaires, XXX, 59.

**URINE.** Son utilité dans le bain de garance, IV, 143. A quoi est due l'odeur d'ammoniaque qu'elle exhale par l'évaporation à une chaleur forte, VII, 180, 181. Procédés pour connoître la quantité d'ammoniaque. D'acide phosphorique. D'acide sulfurique qu'elle contient, 182, 183. Contient deux différens sels phosphoriques, XII, 17. La matière en poudre qui se précipite de l'urine des hommes à la fin des maladies est de l'acide lithique, XVI, 95. Celle des rachitiques forme un dépôt d'apparence terreuse, XVIII, 117. Celle des vieillards contient de l'acide phosphorique libre. Une dissolution de nitrate de mercure mêlée aux urines des adultes forme un précipité de phosphate de mercure, 118. Examen comparatif de l'urine des rachitiques avec d'autres urines, 118 et suiv. Selon M. Pearson ne contient point d'acide lithique, mais une substance inconnue qu'il appelle oxide animal, XXVI, 113. Celles de tous les animaux herbivores contiennent du carbonate de chaux sans mélange de phosphate calc., XXIX, 4.

— des chevreaux se trouble dans l'instant où elle

est rendue. La matière qui s'en précipite est en grande partie de la craie, XVI, 94.

VAPÉUR aqueuse, III, 263, 264.

— vésiculaire. Pourquoi ce nom a été donné par quelques physiciens modernes à des globules d'eau qui tombent de l'atmosphère, V, 30, 32, 33, 34.

## V.

**VAREC.** La soude de Varec contient très-peu d'alcali, mais contient du sulfate de soude. Voy. soude.

**VASES antiques.** L'opinion de plusieurs auteurs est que ces vases étoient faits avec la pierre de lard de la Chine, XVIII, 221.

**VÉGÉTATION,** ne reçoit aucune influence de l'électricité, III, 62.

**VÉGÉTAUX.** Leurs parties colorantes enlèvent l'oxygène à l'acide muriatique oxygéné, II, 157. Leurs principes constitutifs, 236. Leur putréfaction, 239. Leur influence sur l'air, III, 55. Leur verdure se fonce dans un mélange de gaz hydrogène et d'air commun, 57. Aspirent le gaz dans lequel ils sont plongés, 60. Vivent plus longtemps dans le gaz oxygène que dans l'air commun, 61. Transforment les gaz azote et hydrogène en acide carbonique, 61. Ont besoin d'obscurité comme les animaux de sommeil, 61. Les acides leur font produire du gaz oxygène, 62. Les proportions de leurs principes constitutifs diffèrent dans chaque végétal, XIII, 180. Expérience de M. van Helmont sur une branche de

saule qui s'est accrue de 60 livres, 180. Végétation d'un chêne dans l'eau. Analyse comparée par M. Duhamel des arbres élevés dans l'eau et de ceux élevés dans la terre, 182. Expériences tendantes à s'assurer si l'air et l'eau suffisent seuls pour la nutrition des végétaux, 184. Le développement a lieu dans l'eau sans fructification, 186. Analyse de ces plantes crues dans l'eau ; contiennent moins de carbone que les graines et oignons d'où elles proviennent, 190. Cause de l'accroissement de l'eau dans les plantes. De l'accroissement de l'hydrogène, 318. Expériences qui prouvent que la décomposition du gaz acide carbonique n'a pas lieu par l'acte de la végétation, 325. Résultats de MM. Ingenhouz et Senebier sur la végétation, 328. Procédé que la nature emploie pour augmenter le carbone dans les plantes, XIV, 56 et suiv. Effet que produit l'eau colorée par la garrance sur les plantes, 60. Le charbon dissous dans l'eau est une des substances nutritives des plantes, 56 et suiv. Manière de les brûler pour extraire le salin de leurs cendres, XIX, 197. Ceux dont l'infusion produit des précipités au moyen de l'eau de chaux et d'une dissolution de colle-forte, doivent, selon les citoyens Lelièvre et Pelletier, contenir le principe propre au tannage, XX, 56. La couleur rouge dans les végétaux y annonce, suivant Linné, la présence d'un acide, XXX, 185.

— astringens, contiennent, outre l'acide gallique, des sels neutres à base alcaline et terreuse. Propriété de quelques-uns de ces sels, XVI, 169.

VENT. Ravages occasionnés par un vent du sud-ouest, le 4 septembre 1793. Veille d'une éclipse

Observations de M. Osbeck sur un courant de nuage extraordinaire, XXVIII, 209. Leurs causes principales, V, 60 et suiv. Observations sur les vents froids qui sortent de terre; XXV, 80.

— du nord-est. A quelle cause est due le froid qu'ils occasionnent dans l'atmosphère, V, 29.

— du sud-ouest. A quelle cause est due l'élevation de température qui les accompagne pendant la formation des nuages, V, 29.

VERD-DE-CRIS. Voy. acétite de cuivre.

VERNIS. Pour graver sur le verre, XI, 219.

— qui donne aux bois les plus communs l'apparence du bois de Mahony. Recette donnée par M. Fabroni pour faire ce vernis, XXVI, 112.

VERRE. Défauts qui se trouvent dans les ouvrages de verre. D'où ils proviennent, IX, 256 et suiv.

— d'antimoine. Tentatives de M. Vestra pour en former avec l'antimoine diaphorétique et le soufre, XXX, 209.

— basaltique. Quatre sortes, XI, 218.

— objectif, dont la propriété est de détruire toute aberration de couleurs, nommé par l'auteur aplana-tique, XXIII, 177.

— phosphorique. Réduit en poudre très-fine peut être employé aux soudures d'argent, XIV, 120.

— volcanique de Muller. Son analyse, XI, 218.

VERS. Manière dont ils respirent. Voy. respiration des insectes et des vers.

— à soie. Matière soyeuse qu'on en obtient. Voy. matière soyeuse du vers à soie:

— luisans. Vivent dans le vide et dans différens gaz,

à l'exception des gaz acides nitreux, muriatique et sulfureux, IV, 19. Ne diminuent point la bonté des gaz dans lesquels ils ont vécu, et rendent le gaz hydrogène détonnant, 20. Peuvent être dépouillés de leurs corps lumineux sans cesser de vivre, et ne donnent plus de lumière, 20. Ils peuvent recouvrir leurs corps lumineux d'une membrane, 20. Ces vers ou leur phosphore reluisent sous l'huile et dans le vide barométrique, XXIV, 218. Reluisent beaucoup plus, selon M. Spallanzani, dans l'air oxygéné que dans l'air commun, 219. Cette lueur s'éteint subitement si on les plonge dans l'alcool ou le vinaigre, 222. Leur partie phosphorique n'est pas inflammable, 224. La lueur de ces insectes, selon M. Carradori, dépend de leur volonté, XXVI, 96. Cette faculté cesse par la plus légère compression, 97. Leur matière phosphorique a une odeur d'ail; exprimée, perd sa splendeur, et se convertit en une matière blanche et sèche, 98. Le ramollissement de ces insectes dans l'eau lorsqu'ils sont desséchés fait renaître la lueur, 100. Leur matière phosphorique n'éprouve d'action dissolvante que de la part de l'eau, 101.

**VEAU** de Brunswick. Procédé de M. Kasteleyn pour le préparer, XXX, 201.

**VIANDES.** Manière de les mortifier, IV, 54. Leur conservation, 54.

**VINS.** Manière dont on fait ceux des environs de Bordeaux. Sont sujets à plusieurs maladies. Moyen d'y remédier. Voy. raisins. Espèces qu'on emploie à la distillation, XXX, 225. Proportion qui existe or-

- dinairement entre le vin et l'eau-de-vie , 226, 227. Produit brut de l'exportation des vins et eau-de-vie , 228. Réduction qu'éprouve par le brûlement l'eau-de-vie destinée pour l'Angleterre , 231. Degré qu'elle doit avoir pour être marchande , 232. Quantité de tonneaux de vin exportés annuellement en temps de paix , 232 et suiv. Les vins exportés en Angleterre subissent une préparation , 238. Moyen de frauder dont on use , 242. Consommation intérieure , 242. Propriétés de ces vins , 244. Période de leur durée , 244 et suiv.
- lithargiré , ou adouci par le plomb , contient du tartrate de plomb dissous par l'acide acéteux , I , 74, 75. Le tartrate de plomb forme , par sa dissolution dans le vinaigre , le sel triple aceto-tartrate de plomb , 76. Propriétés et phénomènes de décompositions de ce sel. Moyen de s'assurer de sa présence dans les vins , 77.
- VINAIGRE** distillé par une infusion de quelques jours sur la poudre de charbon , perd son odeur et son goût empyreumatique , XIII , 75.
- ordinaire ; substances qu'il contient , II , 304. Moyen de le concentrer , X , 214. Ce qu'on appelle degré de concentration , 214. Avantage de ce procédé , 216. Le phlegme de ce vinaigre concentré donne , par la distillation sur le charbon , de l'éther sulfurique , 217. Est décoloré par la poussière de charbon , XIV , 328. Concentré et cristallisé par M. Lowitz , XXVI , 290 , 292. Nouvelle méthode pour en faire , XXX , 214.
  - radical et glacial , tiré des cristaux de Vénus. Phénomènes de sa cristallisation et de son usage extérieur ,



- rieur comme remède caustique, X, 150.  
**VITRIFICATION.** Conditions pour qu'elle ait lieu, IX,  
 114.  
**VOCABULAIRE** des mesures républicaines, XX, 242.

## W.

- W**OLFRAM. Sa phosphorisation, XIII, p. 137.  
**WOOTZ.** Voy. fer.

## Z.

- ZÉOLITES.** Les trois espèces trouvées à Ochozk en Sibérie sont la zéolite vitreuse, la zéolite en forme de scories et le sable zéolitique, XX, 384.  
 — siliceuse, I, 213. Ses parties constituantes, 215.  
 — violette. Nouvelle découverte parmi de gros blocs de granit. Description de cette zéolite, XVI, 222.  
**ZÉRO** réel, V, 231. Expériences faites par Crawford pour le déterminer, 235 et suiv. Par Lavoisier et Laplace, 243 et suiv. Sa détermination déduite des expériences de Lavoisier, 245. De la combustion du phosphore, 251. De la combustion du gaz hydrogène, 252. De la combustion du carbone, 255. Rapprochement de ses déterminations, 255 et suiv. Les diverses expériences de M. Gadelin lui ont fait trouver le zéro réel à 480 deg au-dessous du zéro thermométrique, XI, 29. Le calorique spécifique des corps, selon le même auteur, n'est pas proportionnel à leur capacité, 27.  
**ZINC.** Sa combustion dans l'air vital ne peut s'opérer, I, 30. Décompose les sels neutres à base de soude,  
*Tome. I* A a

XIII, 28, XIX, 92, 93. Mêlé avec le muriate suroxygéné de potasse, fulmine et s'enflamme par le choc; XXI, 237. Moyen d'augmenter la fulmination, 238 et suiv. Sa pesanteur spécifique; son volume spécifique, XXVII, 104. En quoi il diffère de l'alumine, XXVIII, 190. Son action sur le suc rouge de prune, XXX, 191. Est susceptible de former des laques avec les décoctions et infusions végétales, 30.

ZIRCONÉ, XXII, 183. Substance nouvelle qui a la propriété des terres, 209. Sa couleur; sa pesanteur spécifique, 197. Précipitée par le carbonate d'ammoniaque, s'y unit et forme avec lui un sel triple soluble dans l'eau, 186, 209. Mêlée avec le charbon, acquiert de la dureté au feu, 197. Son degré d'affinité pour les acides, 200, 207, 208. S'unit aux acides et forme des sels, 198, 209. Consistance de la zircone pour que la combinaison ait lieu, 198. Saveur de ces sels, 199. Sa dissolution dans l'acide acétique, 206. Préparation de la zircone en grand, 196. Essais infructueux de M. Trommsdorff pour la réduire, XXIX, 223. Ses propriétés distinctives, XXX, 81. Compose avec la silice le jargon et les hyacinthes de Ceylan, 85.

ZIRCONIE; terre zirconienne; nom donné à la nouvelle terre découverte dans l'hyacinthe et le jargon de Ceylan, XXI, 94.

ZIRCONERDE. Voy. Zirconie.

ZIR-KONS. Ses parties constituantes, VI, 2.

ZOONATE de chaux, XXVI, 86, 87.

— de potasse calciné, XXVI, 88.

---



---

 TABLE ALPHABÉTIQUE

D È S

A U T E U R S.



A.

**A**CHARD. Expériences sur l'adhésion des corps aux liquides, VII, 33. Expériences pour s'assurer si le degré de chaleur est fixe et invariable, X, 49. Sur la densité de l'air, 52. Sur l'effet de l'extinction de la chaux vive sur l'air commun, 53. Sur les degrés de chaleur que prennent en bouillant les dissolutions de différens sels, 54. Expérience sur l'eau en vapeur poussée par un tube de cuivre, XXVI, 317. Découverte du sucre dans la racine de betterave, XXX, 299.

**A**DET. Sur le muriate d'étain fumant, ou liqueur de Libavius, I, 5. Extrait de plusieurs lettres de M. Proust, \*194. Extrait d'une dissertation qui a été soutenue par Nicolas Avellan, II, 191. Sur la conversion d'un mélange de gaz azote et de gaz oxygène en acide nitreux, à l'aide de l'étincelle électrique, par M. Henri Cavendish, 248. Sur la formation de l'alkali volatil et sur ses affinités, par M. William Austin, 260. Extrait des transactions philosophiques, V, 149. Extrait de l'essai sur le phlo-

- gistique et la composition des acides , par M. Kirwan , VII , 194. Traduction d'un ouvrage de M. Kirwan , sur la température à différens degrés de latitude , 277. Essai sur l'action stimulante du camphre sur les végétaux , XXIII , 63. Extrait des élémens de minéralogie de M. Napiene. Observations sur sa méthode , XXIV , 190. Essai sur l'analyse du suc acide de l'ananas , XXV , 32. Descriptions des machines pneumatiques , extrait du journal de M. Nicholson , 126. Réponse aux réflexions de M. Priestley sur la doctrine du phlogistique et la décomposition de l'eau , XXVI , 302. Extrait des expériences et observations de M. Pearson sur la nature du gaz qui est produit par les décharges électriques à travers l'eau , XXVII , 161. Mémoire sur l'acide acétique , 299. Extrait de l'Encyclopédie méthodique , chimie , tome troisième , par le cit. Fourcroy , XXVIII , 59.
- ARBOGART. Extrait des annales de Crell , VI , 240. Expériences de M. Westrumb , 240 , 265. Remarques , 266 , 274.
- ASH. Observations sur les basaltes d'Ecosse , XIX , 356.
- ASHTON. Nouvelle méthode pour tanner le cuir , XXII , 103.
- AUSTIN. Expériences sur le gaz hydrogène carboné , XXIX , 113.

## B.

- B**ANCROFT (Edward). Recherches expérimentales sur la physique des couleurs permanentes , XXII , 99.

- BARTHOLDI.** Observations sur la garance, XII, 74.  
Expériences sur l'acide gallique, 294. Analyse du sumac, 305. Expériences sur un calcul trouvé dans l'intestin rectum d'un cheval, XXIII, 123. Analyse de l'écorce de saule blanc, XXX, 268.
- BARTHOLIN.** Essais sur l'électricité des spaths, X, 107.
- BATSCH.** Aperçu des caractères nécessaires pour classer les minéraux, suivi d'un tableau de géologie, XXVII, 44.
- BAUDINS.** Expériences sur l'action du fluide électrique sur le mercure, XIII, 220.
- BAYEN.** Procédé pour faire le sel d'oseille, XIV, 3.  
Voyez notice historique sur Bayen. Analyse des eaux de Bagnères, de Luchon, XXIX, 27. Examen des précipités mercuriels. Des causes de la fulmination. De l'oxidation et de l'augmentation de pesanteur des oxides métalliques. Expériences sur le précipité de la dissolution du muriate oxigéné de mercure. Expériences sur le turbith minéral, 34. Analyse de marbres, porphyres, granits, etc, 37, 59. Observations sur le manganèse, sur le pechstein. Recherches sur l'étain, 40.
- BAUMÉ.** Mémoire sur le raffinage du salpêtre brut, XVII, 84. Mémoire sur le blanchiment des soies sans les décrner, 156.
- BECKER.** Analyse de l'eau d'une source salée existante à Copenhague, XXVIII, 90.
- BECKERHEIM.** Ses expériences sur les vers luisans, IV, 19.
- BEDDOES.** Huile essentielle tirée de l'eau-de-vie, VI,

13. Considérations sur l'usage des airs factices dans la médecine, XXII, 211. Suite des considérations sur l'usage des airs factices, XXVI, 29.
- BEIREIS. Observations sur l'opale, XVI, 208.
- BERCHEM. Description de la chaux manganésée, ou braun spath, XII, 163.
- BERLINGIERI, SILVESTRE, ROBILLARD et BRONGNIART. Expériences sur la génération des grenouilles, XII, 77.
- BERTHOLLET. Sur l'acide prussique, I, 30. Sur la combinaison des oxides métalliques avec les alkalis et la chaux, 52. Sur le phosphore; sa combinaison indirecte avec les substances métalliques, 98. Sur la combinaison des oxides métalliques avec les parties astringentes et colorantes des végétaux, 239. Sur l'acide sulfurique, II, 54. Description du blanchiment des toiles par l'acide muriatique oxigéné, 151. Rapport sur les procédés de Chaptal sur la fabrication de l'alun, III, 46. Examen des objections de Priestley sur la composition de l'eau, 63. Observations sur la garance, IV, 152. Extrait du traité de la culture du nopal et de l'éducation de la cochenille, V, 107. Extrait d'une lettre de M. Schurrer, 276. Additions à la description du blanchiment, VI, 204. Mémoire sur l'action de l'acide muriatique oxigéné sur les parties colorantes des plantes, 210. Extrait des mémoires de l'académie royale des sciences de Turin, X, 38. Suite de l'extrait de ces mémoires, 148. Observations sur le nouveau dictionnaire de chimie de M. Keir, 131 et suiv. Observations sur quelques faits que l'on a opposés à la

- doctrine antiphlogistique, XI, 3. Réponse à M. Bartholdi sur ses expériences sur l'acide gallique, XII, 312. Observations sur les prussiates d'alkali et de chaux en teinture; XIII, 76. Observations sur l'hydrogène sulfuré, XXV, 253. Notice sur un acide retiré des substances animales, ou acide zoonique, XXVI, 86.
- BERTHOLLET** (G. Charles). Observations sur l'acide gallique. Analyse du quinquina, XVI, 168.
- BERTHOUT, VAN BERCHEM**. Lettre aux rédacteurs des Annales de chimie, X, 173.
- BEYER**. Description de la lépidolite ou pierre d'écaille duto dans le Sudermanland en Suède, XXIX, 108.
- BICPENBRING**. Manière de ramener le résidu de la distillation de la liqueur anodine minérale à son état d'acide sulfurique, XII, 169.
- BINDHEIM**. Moyen de faire des briques imperméables à l'eau, XIV, 324. Analyse du schorl rouge de Sibérie, XIX, 364. Détermination du poids de quelques huiles essentielles, XXVI, 290. Sur la cause du foncement de couleur des huiles distillées, 292.
- BLACK**. Lettre au cit. Lavoisier, VIII, 225. Analyse des eaux de quelques sources chaudes d'Islande, XVI, 40.
- BLADEN**. Expériences sur le refroidissement de l'eau au-dessous du terme de la congélation, IV, 229. Méthode de proportionner les droits sur les liqueurs spiritueuses, XV, 37. Supplément, 160. Observations sur les eaux de puits, XXV, 81.
- BLAIR**. Principes et applications de la nouvelle mé-

- thode de construire des objectifs achromatiques, XXIII, 175.
- BONHOMME.** Mémoire sur la nature et le traitement du rachitis, XVIII, 113.
- BONORA.** Avis à ceux qui se destinent à l'étude de la botanique, XXIX, 171.
- BONVOISIN.** Analyse chimique des sels marins distribués dans les états de Sardaigne, IV, 174. Procédé pour obtenir le vinaigre radical et glacial; phénomènes de sa cristallisation, X, 150. Dissertation sur l'alkali phlogistique, 151.
- BONZ DE EXTINGEN (P. J.).** Sur les moyens de purifier le phosphore que l'on obtient quelquefois de couleur noirâtre, I, 224.
- BORDA, BRISSON, etc.** Rapport sur la vérification du mètre, XX, 253. Vérification de l'étalon pour la fabrication des poids, 269.
- BORDA, LAGRANGE, LAVOISIER, TILLET et CONDORCET.** Rapports faits à l'Académie sur le titre des métaux monnoyés, XVI, 226. Sur le choix d'une unité de mesure, 235. Sur la nomenclature des mesures, 250. Compte rendu à la convention sur les travaux pour l'uniformité des poids et mesures, 255. Rapport sur l'unité des poids, 267. Rapport sur le système général des poids et mesures, XVIII, 137.
- BORNE (de).** Sur le spath de zinc et sur une nouvelle espèce de cinabre, VI, 15, 24. Expérience sur la pyrophane, XV, 93. Observations sur la zéolithe violette, XVI, 222.
- BORNEMANN.** Essais sur l'effet topique de la poudre de charbon, XX, 386.



- BOUILLON-LAGRANGE.** Procédé économique pour obtenir en grand l'alkali caustique pur et la potasse fondue, XXII, 137. Mémoire sur l'analyse du liège et de l'acide qu'on retire de cette substance, XXIII, 42. Mémoire sur le camphre et l'acide camphorique, 153. Examen du séné de la palthe, XXIV, 3. Mémoire sur la manière de préparer le blanc de craie, XXVI, 34. Mémoire sur le styrax liquide, 203. Sur l'acide camphorique; ses combinaisons salines avec les alkalis et les terrs, XXVII, 19. Notice des travaux de Bertrand Pelletier, 195. Dissertation sur le sirop mercuriel, dit de Belet, XXX, 162. Extrait du manuel de l'essayeur, 303.
- BOUVIER.** Analyse de la coraline, VIII, 308. Analyse de la coraline de Corse, IX, 83.
- BRAMAH.** Description d'une nouvelle presse qui opère par le moyen de l'eau, XXIII, 179.
- BRANDE.** Essais sur l'écorce d'angustura, XVI, 326, XXVI, 301. Expériences sur la vertu anti-septique de ce quinquina, XXX, 201.
- BRÉZÉ.** Analyse des eaux médicinales de Castelletto-Adorno et de S. Genis, IV, 166. Analyse de l'eau sulfureuse de Lu en Montferrat, X, 43.
- BRODBELT.** Lettre sur le gaz contenu dans la vessie des poissons, XXVIII, 330.
- BROGNIART (AL.).** Art de l'émailleur sur métaux, IX, 192.
- BRUCKMANN.** Examen chimique des cristaux de la pierre de miel, XIV, 214. Observations sur le basalte, XX, 384. Expériences sur quelques pierres formées et colorées par l'art. Sur des mines d'or et d'argent prétendues naturelles, XXVII, 89. Note sur la turquoise orientale, 95.

**BRUGMAN.** Épreuve du coton par l'acide muriatique ,  
XXX , 215.

**BRUGNATELLI.** Ses expériences sur la teinture spiri-  
tueuse de l'*altea purp.* Linn. Pour l'épreuve des  
acides et des alkalis , IV , 164. Sur la cristallisation  
de l'acide benzoïque et sa propriété , VI , 33. Moyen  
d'obtenir l'acide acéteux très-pur , 48. Indication de  
la teinture d'*alcea* , 48. Bibliothèque physique de  
l'Europe , XI , 329. Expérience sur le mouvement  
de certains corps sur l'eau , XII , 53. Réflexions sur  
l'acide muriatique oxigéné employé comme pho-  
tomètre , XII , 64. Moyen de reconnoître la présen-  
ce de l'acide nitrique dans l'acide sulfurique du  
commerce , 68. Manière de conserver et de conce-  
trer l'acide citrique , 148. Bibliothèque physique de  
l'Europe , tom. 13 et 14 , XVI , 208. Observations  
sur le phosphore , XXIV , 57. Annales de chimie et  
d'histoire naturelle , XXVI , 95. Discours sur quel-  
ques modifications particulières de la lumière , 107.  
Sur la putréfaction des substances animales dans di-  
vers gaz , 291. Nouvelles espèces d'encre sympathi-  
que , 293. Moyen de découvrir la présence de l'a-  
cide nitrique dans l'acide sulfurique , 299. Sur la  
nomenclature chimique , XXV , 216. Nouvelles  
observations sur la manière de produire des fulmi-  
nations bruyantes , avec divers corps , par le moyen  
du phosphore , XXVII , 72. Elémens de chimie ac-  
commodés aux plus récentes découvertes chimiques  
et pharmaceutiques , 110. Lettre au cit. van Mons ,  
sur les fulminations , 331. Observations sur la nature  
du calcul de la vessie , XXVIII , 52. Annales de  
chimie et d'histoire naturelle , XXIX , 91. Nouvel-

les observations sur la manière de produire des fulminations, 173. Observations sur l'acide oxalique, 174. Appareil imaginé par cet auteur pour imprégner les liquides d'acide carbonique, 175. Observations sur l'or fulminant, 177. Sur la dénomination azote, 180. Réflexions sur la différence qui existe entre l'oxigène et le thermoxigène, 182. Procédé pour préparer un or mussif, 190. Observations sur un morceau de bois phosphorique, 181. Résine obtenue de l'indigo, XXIX, 326. Refroidissement artificiel, 326. Inflammation des liqueurs éthérées par les acides, 327.

**BUCHOLZ.** Expérience sur le nitrate de birmuth. Sur l'acide gallique, XXVI, 92. Avis sur la teinture nerveine de Bertucheff, 301.

**BULLION.** Préparation d'un savon avec un mélange d'huile de cheval et d'huile d'œillet, XIX, 298.

## C.

**CAMMANN.** Observations sur l'encre sympathique verte, XXIV, 171.

**CARMINATI.** Essais sur les principes et les vertus de la calaguala, XII, 65. Suite des recherches sur la calaguala, 157.

**CARMINI.** Procédé pour faire un savon blanc acidule, °X, 106.

**CARRADOMI.** Réflexions sur les expériences de M. van Troostwick et Deimas sur la décomposition de l'eau, XII, 47. Son opinion sur la détonation du nitrate de potasse, 56. Objections contre l'opinion de M. Spallanzani sur la cause du luisant des phosphores

- naturels, XXIV, 216. Expériences et observations sur la phosphorescence des lucioles, XXVI, 96. Lettre sur le nouveau système de chimie, 101. Lettre à M. Fontana concernant les nouvelles doctrines du calorique, XXIX, 93. Sur la digestion des chouettes, 97. Expériences et observations touchant la cause de la coagulation de l'albumen, 98. Sur la digestion des animaux de proie nocturnes, 171. Expériences sur la respiration des grenouilles et des poissons, 171. Lettre sur la prétendue électricité animale, 172. Réflexions sur les expériences de M. Pierre Smith, 179.
- CAVALLO.** Essais sur les propriétés médicinales des airs factices, XXVI, 113.
- CAVENDISH.** Mémoire sur la congélation de l'acide nitrique et de l'acide sulfurique, VII, 249.
- CELIS (Michel-Rubin).** Sur une masse de fer natif, V, 149.
- CHAMPY fils.** Traduction des observations sur les mines d'Espagne, XXV, 51.
- CHAPPE (l'abbé).** Description d'un appareil pour la décomposition de l'eau, VI, 121. Découverte d'un tissu transparent composé de la matière soyeuse du ver à soie, XI, 113.
- CHAPTAL.** Mémoire sur quelques propriétés de l'acide muriatique oxigéné, I, 69. Moyen de fabriquer de bonne poterie à Montpellier; vernis qu'on peut employer, II, 73. Observations sur quelques phénomènes que présente la combustion du soufre, 86. Combinaison directe des principes de l'alun, III, 47. Expériences sur la dissolution des oxides mër-

curiels par le gaz oxygène , IV , 23. Description de la fabrication des fromages de Roquefort , 31. Elémens de chimie ; extrait par le cit. Berthollet , VI , 197. Vues générales sur la formation du salpêtre , XX , 308. Observations sur le savon de laine et sur ses usages dans les arts , XXI , 27. Observations sur les sucs de quelques végétaux , 284. Analyse comparée des quatre principales sortes d'alun connues dans le commerce , XXII , 280. Note historique sur deux mémoires relatifs à la nature de l'alun , XXIII , 222. Observations sur la fabrication de l'acétite de cuivre , XXV , 305. Sur la fabrication de l'acétite de cuivre , 321. Observations sur la nécessité et le moyen de cultiver la barille en France , XXVI , 178. Observations chimiques sur l'épiderme , 221. Considérations chimiques sur l'effet des mordans dans la teinture en rouge du coton , 251. Considérations chimiques sur l'usage des oxides de fer dans la teinture du coton , 266. Observations sur les différences qui existent entre l'acide acéteux et l'acide acétique , XXVIII , 113.

**CHENEVIX** ( Rich. ). Analyse de quelques pierres magnésiennes , XXVIII , 189.

**CELADNI**. Découvertes sur la théorie du son , XXVI , 223.

**CHRISTIAN** ( G. J. ). Apperçu sur la fabrication de l'alun dans le département de l'Ourthe , XXIX , 247.

**CHRISTIANI** , XXVI , 300.

**CLOUET**. Mémoire sur la composition de la matière colorante du bleu de Prusse , XI , 30. Résultats de ses expériences sur les différens états du fer , et la conversion du fer en acier fondu , XXVIII , 19.

- CORTINOVIS.** Dissertation sur le platine , XII , 59.
- COULOMB.** Extrait d'un mémoire sur l'électricité , VII , 112.
- CRAWFORD.** Méthode qu'il a employée pour déterminer les capacités des solides et des liquides , V , 201. Expériences sur le pus du chancre , XII , 149.
- CRELL.** Extrait d'une lettre , I , 237. Mémoire sur une nouvelle écorce fébrifuge , XII , 51. Traduction du mémoire de M. Fabroni sur une espèce de brique qui surnage l'eau , XX , 388. Addition à la lettre du prince Gallitzin sur quelques nouveaux fossiles , XXVI , 54. Sur le quinquina angustua , 293. Préparation du sulfate de soude , 297. Exploitation d'une mine d'argent au Cap de Bonne-Espérance , XXVIII , 89.
- CROIX (de la).** Lettre sur la prétendue altération du gaz hydrogène , sur l'eau , VI , 158.
- CRUMPE.** Examen des propriétés de l'opium , XXIII , 336.
- CRUICKSHANK.** Expériences sur la matière des ulcères , XXIX , 216.
- CULLEN.** Observations sur la dissolution des liquides dans les fluides élastiques , V , 26.
- CURAUDAU.** Observations sur la décomposition du muriate de soude , XIV , 15.

## D.

- D'ANDRADA.** Mémoire sur les diamans du Brésil , XV , 82.
- DARCET, FOURCROY, BERTHOLLET.** Rapport sur les principes de l'art de la verrerie , IX , 113. Suite du rapport sur l'art de la verrerie , 235.

- DARCET, LELIEVRE et PELLETIER.** Rapport sur la fabrication des savons, XIX, 253 à 354.
- DAUBENTON, SAGE, BERTHOLLET, HAUV.** Rapport fait à l'académie sur des cristallisations salines présentées par M. Leblanc, XIV, 147.
- D'HELLANCOURT.** Sur le blanchissage des toiles, VII, 263.
- DEIMAN, PAÏST-VAN-TROOSWYK et autres.** Mémoire sur la nature des sulfures alcalins, XIV, 294. Action du mercure sur la vie végétale, XXII, 122. Recherches sur l'origine du gaz qui est produit par le passage de la vapeur aqueuse à travers des tubes rougis, XXVI, 310. Nouvelles expériences sur la prétendue conversion de l'eau en gaz azote, XXIX, 225.
- DELKESKAMPS.** Décomposition du phosphate de chaux par le sulfate ammoniacal, VI, 37.
- DEL RIO (D. André-Manuel).** Elémens d'orutogno-rie, XXI, 221.
- DELUC.** Examen d'un mémoire du cit. Monge sur la cause des principaux phénomènes de la météorologie, VIII, 73.
- DESCOTILS.** Analyse de la ceylanite, XXIII, 113. Extrait des observations de M. Grin sur la formation du sulfate de soude dans les eaux salées, XXIV, 121. Extrait du mémoire de M. Proust sur le principe taunant, XV, 225.
- DESMOND.** Sur une nouvelle méthode d'étamer, XXIII, 178.
- DEYEUX.** Observations sur l'éther nitreux, XXII, 144.
- DEYEUX, MOLARD, PELLETIER, VERKAVEN;** Expé-

- riences relatives à la refonte du papier imprimé et manuscrit, XIX, 237.
- DEYEUX et PARMENTIER. Analyse du lait, VI, 183. Analyse de la noix de galle et de l'acide gallique, XVII, 3. Examen comparatif du lait de deux vaches nourries avec deux sortes de fourrages, 320.
- DICKSON. Essai sur la nomenclature chimique, XXV, 205.
- DIETRICH. Sur l'institution de la société de l'art de l'exploitation des mines, établie à Schemnitz en Hongrie, I, 116. Sur la combinaison du manganèse avec le cuivre, 303. Description des gîtes de minerai, et des bouches à feu de la France, II, 34. Extrait du second volume des Annales de Crell, 302. Extrait des Annales de Crell, 284.
- DIHL. Moyen de préserver la peinture sur la porcelaine de l'action du feu, XXV, 83.
- DISPAN fils aîné. Mémoire sur l'acide des pois chiches, XXX, 179.
- DOLFUSS. Sur quelques nouveaux sels neutres formés avec l'acide marin déphlogistique ou muriate oxygéné, I, 225.
- DORTUES. Sur quelques effets de la lumière sur divers corps, II, 92. Mémoire sur un quartz glanduleux en crête de coq, V, 72.
- DUMAS (C. L.). Extrait des notes ajoutées à la traduction de l'essai sur la nature et le traitement de la phthisie pulmonaire de Thomas Reid, XXIX, 237.
- DUNCAN. Lettre sur les vertus de quelques nouveaux remèdes, XXIX, 190.



**DUTRONE - DE-LA-COUTURE.** Précis sur la canne à sucre, VI, 51.

## E.

- E****BERMAIER.** Sur la nécessité de la connoissance des plantes, etc. XXIII, 527.  
**EIVERT.** Répertoire de chimie, XXIII, 331.  
**ESCHENBACH.** Manière économique de faire l'oxide blanc de plomb, XII, 223.

## F.

**F****ABRONI.** Découverte de la terre connue sous le nom de farine de montagne; analyse de cette terre, XX, 388. Nouveaux essais tinctoriaux, 389. Découverte d'une couleur pourpre-violet dans les feuilles de l'aloës succotrin, XXV, 299. Discours sur la peinture à l'encaustique, XXVI, 104. Analyse d'un vernis venu d'Allemagne, 112. Plan d'un répertoire pour les résultats d'observations et expériences sur les corps combustibles, XXVIII, 89. Méthode facile de nettoyer et de blanchir les estampes ou gravures en cuivre, XXIX, 103. Lettre à M. Targioni sur une liqueur propre à éteindre le feu, 105. Procédé pour faire l'éthiops martial, XXX, 220. Méthode pour s'assurer que l'alcool n'existe point dans le vin, 222.

**FAUJAS.** Essai sur les goudrons, X, 29.

**FERBER.** Essai sur l'orictographie du Derbyshire, X, 163.

- FERNANDEZ** (Dominique-Garcia). Rapport fait au conseil des mines d'Espagne, sur le bois paraguayen propre à la teinture, XXIII, 320. Rapport sur quelques productions naturelles, découvertes en Espagne, et autres travaux, XXVIII, 311.
- FONTANA**. Expériences chimiques sur le fiel de bœuf, IV, 171. Extrait d'une lettre sur la décomposition de l'eau et la dissolution de la silice dans les eaux d'Islande, XII, 162.
- FORTIS**. Notes sur la nitrière naturelle de Molfetta, XXIII, 36.
- FOURCROY**. Recherches pour servir à l'histoire du gaz azote ou de la mofetto, comme principe des matières animales, I, 40. Sur le gaz azote contenu dans la vessie natatoire de la carpe, et deux nouveaux procédés pour obtenir le gaz, 47. Sur une singulière altération du sang par l'effet d'une maladie, 65. Sur la nature du vin lithargiré; moyens d'y reconnoître la présence du plomb, 73. Elémens d'histoire naturelle et de chimie, 244. Supplément à la seconde édition des Elémens de chimie, 255. Analyse d'une mine de plomb verte, des Rosiers, II, 23. Sur la mine de plomb verte d'Erlenbach, et sur des mines phosphoriques de plomb, 207. Sur l'action réciproque des oxides métalliques et de l'ammoniaque, 219. Sur la précipitation du sulfate de magnésie, par les trois carbonates alkalis, et sur le carbonate de magnésie cristallisé, 278. Sur un foie humain, III, 120. Sur la substance contenue dans les calculs biliaires, 242. Sur la matière albumineuse des végétaux, 252. Analyse du carbonate de baryte natif, d'Alston-Moor, IV, 62. Mémoire

sur les propriétés médicinales de l'air vital, IV, 83. Mémoire sur la précipitation des sulfate, nitrate et muriate magnésiens par l'ammoniaque et sur les sels triples ammoniacomagnésiens qui se forment, 210. Sur la combustion de plusieurs corps dans le gaz acide muriatique oxigéné, 249. Sur la coloration des matières végétales, par l'air vital, V, 80. Mémoire sur des cadavres du cimetière des Innocens, 154. Note sur un sable noir et ferrugineux de S. Domingue, VI, 126. Formation de l'acide nitrique par la décomposition de l'ammoniaque, 293. Mémoire sur la culture du giroflier aux îles de France et de Bourbon, VII, 1. Expériences sur des matières animales, 146. Second mémoire sur les matières animales trouvées dans le cimetière des Innocens, à Paris, VIII, 17. Analyse du quinquina, 113. Suite de l'analyse du quinquina de S. Dominique, IX, 7. Recherches sur le métal des cloches, 305. Mémoire sur les différens états du sulfate de mercure, la précipitation de ce sel par l'ammoniaque, et les propriétés d'un nouveau sel triple, X, 293. Expériences sur le suc qui fournit la gomme élastique, XI, 225. Mémoire sur les phénomènes que présente l'ammoniaque avec le nitrate et le muriate de mercure, XIV, 34. Analyse comparée des différentes espèces de concrétions animales et végétales, XVI, 63, 113. Philosophie-chimique, XVI, 224. Examen chimique du cerveau de plusieurs animaux, 282. Extrait d'un mémoire sur trois espèces différentes de gaz retirées de l'éther et de l'alcool, XXI, 48. Extrait d'un mémoire sur les émanations des corps odorans, 254. Extrait d'un

- discours sur l'union de la chimie et de la pharmacie, 294. Extrait d'une lettre au sujet de M. Humboldt, XXII, 77. Rapport à l'Institut sur les couleurs pour la porcelaine du cit. Dühl, XXV, 83. Mémoire sur l'esprit recteur de Boerhaave, l'arome des chimistes français, XXVI, 232. Lettre en réponse à une de M. Humboldt, XXVII, 67. Examen des expériences et des observations nouvelles de M. Péarson sur les concrétions urinaires de l'homme, 225. Troisième volume du dictionnaire de chimie, Encyclopédie méthodique, XXVIII, 59. Mémoire sur l'application de la chimie pneumatique à l'art de guérir, et sur les propriétés médicamenteuses des substances oxigénées, 225. Considérations sur les expériences de Mayow, faites à la fin du dix-septième siècle, extraites du dictionnaire encyclopédique, XXIX, 42. Lettre au cit. Giobert, contenant quelques résultats de ses travaux sur les calculs urinaires, XXX, 57. Annonce et notice du Tableau du règne végétal, selon la méthode de Jussieu, par E. P. Ventenat, 249.
- FOURCROY et VAUQUELIN.** Découvertes consignées sur les registres de l'académie des sciences, VI, 177. Examen chimique des larmes et de l'humeur des narines, X, 113. Mémoire sur les causes d'erreurs qui se trouvent dans la méthode d'essayer les salpêtres bruts par la dissolution saturée du nitre, XI, 125. Examen des expériences faites en Allemagne sur la prétendue combustion dans le gaz azote, et des résultats qu'on en a tirés, XXI, 189. Notice des expériences sur des détonations par le choc, 235. Nouveau moyen d'obtenir la baryte pure

etsur les propriétés de cette terre comparées à celles de la strontiane, 276. De l'action spontanée de l'acide sulfurique concentré, sur les substances végétales et animales, XXIII, 186. Action de l'acide sulfurique sur l'alcool, et de la formation de l'éther, 203. Mémoire pour servir à l'histoire de l'acide sulfureux et de ses combinaisons salines avec les alkalis et les terres, XXIV, 229. Expériences sur la congélation de différens liquides par un froid artificiel de 40 degrés au-dessous du zéro de Réaumur, XXIX, 281.

FOURCROY, VAUQUELIN et SEGUIN. Mémoire sur la combustion du gaz hydrogène dans des vaisseaux clos, VIII, 230. Suite du mémoire sur la combustion du gaz hydrogène, IX, 30.

FOURCROY et BAYEN. Rapport fait à l'Institut, sur les crayons du cit. Conté, XX, 370.

FOURCROY et LAPORTE. Analyse des eaux sulfureuses d'Enghien, VI, 160.

FRANKLAND. Méthode pour unir l'acier de fusion au fer, XXIII, 146.

FULHAM, XXV; 65. Essai sur la combustion, XXVI, 58.

FUCHS. Traité du zinc, IV, 236. Sur le zinc précipité de l'acide nitrique. Sur la décomposition du muriate de soude, VI, 28. Analyse des efflorescences des murs construits avec des pierres d'ardoises, X, 209. Expériences pour servir à l'analyse du mesembryanthenum cristallinum, Linn.; XII, 168. Procédé par le moyen duquel il a obtenu de l'éther acéteux, XIV, 215. Expérience sur le sul-

fate de manganèse, XIX, 359. Expérience sur l'oxide de manganèse et l'acide sulfurique, 360.

## G.

**GADOLIN.** Expériences de Schéele sur l'oxide de manganèse de Westgothie, IX, 97. Lettre au cit. Guiton, XI, 26. Résultats de ses expériences sur le salpêtre crud, XV, 94. Expérience sur une poudre noire qu'il soupçonne être du carbure de fer, 99. Expériences pour lessiver et purifier le salpêtre crud par le moyen du poussier de charbon, XVI, 180. Réflexions concernant l'effet de la chaleur sur les attractions chimiques des corps, XVII, 101. Lettre au cit. Guiton, sur la précipitation de la chaux par la silice, XXVII, 320.

**GAERTNER.** Expérience et observations sur l'urine et sur son acide, XXIV, 170.

**GALLITZIN.** Observations sur quelques nouveaux fossiles, XXVI, 51. Sur le catalogue méthodique et raisonné de la collection de fossiles de Mlle. E. de Raab, XXVII, 108.

**GARRICK.** Analyse de l'eau minérale de Bristol, XXVI, 114.

**GATTEY.** Perfectionnement des aréomètres, XXVI, 291.

**GAZBRAN.** Mémoire sur les fers de fonte et leur ténacité, VII, 97.

**GENTIL (le).** Mémoire sur la couleur qu'affectent les objets peints en rouge ou en jaune, lorsqu'on les

- regarde à travers des verres rouges ou jaunes, X, 225.
- GILLET-LAUMONT. Expériences sur une substance cristallisée annoncées pour être du succin, XI, 308.
- GILLOT. Mémoire sur la structure des cristaux du sucre, XVIII, 317.
- GILPIN (Georges). Tables des gravités spécifiques des différens mélanges d'eau et d'alcool, XXIII, 159.
- GIOBERT. Lettre au cit. Berthollet sur la préparation de l'acide muriatique, X, 1. Examen de différens corps fossiles. Recherches sur les acides phosphorique et prussique. Phosphorisme du tartre vitriolé, 39 et suiv. Essai sur la combinaison de l'oxygène avec l'acide sulfurique, XI, 178. Lettre au cit. Berthollet annonçant deux découvertes faites par M. Fabroni, 195. Procédé pour tirer de l'urine le phosphore de Kunkel, XII, 15. Extrait des annales de chimie de M. Brugnatelli, 46. Lettre sur la production d'une huile dans la distillation de l'acide muriatique oxigéné, 50, XVI, 527. Lettre au cit. Seguin, 69. Extrait du second volume des Annales chimiques, 146. Lettre au cit. Seguin, sur différentes découvertes, 315. Lettre aux citoyens Fourcroy et Vauquelin, en leur envoyant des calculs urinaires, XXX, 55.
- GIRTANNER. Dissolution du fer dans l'eau pure, I, 220. Nouvelle nomenclature chimique pour la langue allemande, XVI, 109, 217. Elémens de chimie antiphlogistique, XXIII, 327. Expériences contraires à la décomposition de l'acide muriatique, XXVI, 296. Philosophie de Kant appliquée, à l'his-

toire naturelle, XXVII, 112. Expérience sur l'acide muriatique, XXIX, 308.

**GMBLIN.** Expériences sur la combinaison du plomb avec l'antimoine, IX, 95. Analyse de l'olivine, du pecstein, XIII, 331, 332. Union du plomb avec le cobalt, XIX, 357. Union du manganèse avec l'antimoine, 367. Alliage de l'arsenic avec le manganèse, 370. Analyse de l'oxide de nickel, XX, 383. Analyse du rauhkalk (chaux rude), XXVIII, 205.

**GOETTLING.** Elémens de chimie théorique et pratique, XXVII, 112. Examen de la méthode de préparer la teinture d'antimoine de Theden, XIII, 219. Son opinion sur le gaz azote ; propriété qu'il lui attribue, XXII, 221 et suiv. Almanach des chimistes et pharmaciens, XXIII, 74. Cristallisation de l'acide phosphorique. Expériences sur le sulfure de potasse, 74. Expériences sur le sulfure de mercure sublimé, 75. Sur l'oxide sulfuré grisâtre d'antimoine, 75. Observations sur l'acide nitrique, 78. Observations sur la dulcification, des acides et sur la formation de l'éther, 80.

**GRABIDE.** Préparation du kermilk, XXVI, 301.

**GRÉN.** Lettre à M. van Mons sur la décomposition réciproque de plusieurs substances, etc., XIII, 67, XXVI, 299. Observations et expériences sur la formation du sulfate de soude dans les eaux salées, etc. XXIV, 121. Expériences sur la respiration, 196. Nouveau journal de physique, XXVII, 112. Son opinion sur la propriété magnétique du cobalt, XXVIII, 100.



**GROSSART (Chirly)**. Mémoire sur les moyens de faire des instrumens de gomme élastique avec les bouteilles qui viennent du Brésil , XI , 143.

**GUYTON**. Lettre au président de Virli , I , 106. Extrait d'une lettre à M. Crell , sur le spath adamantin , 188. Essai sur la dilatabilité de l'air et des gaz par la chaleur , 256. Dictionnaire de chimie de l'Encyclopédie par ordre de matières , VII , 24. Expériences sur l'adhésion des corps aux liquides , 32. Rapport d'affinité du mercure avec les métaux , 42. Invention du diostatimètre et de différens appareils , 50. Lettre à M. Crell sur l'altération des liqueurs salines exposées à la chaleur dans des vaisseaux de verre , IX , 3. Saturation des sels et sur l'affinité d'un composé avec un de ses principes par excès , X , 38. Description d'un gravimètre , XXI , 5. Mémoire sur l'hyacinthe de France , 72. Annonce d'un établissement pour l'enseignement des sciences à Erfurt , XXII , 81. Extrait du journal d'agriculture et des arts publié en Espagne , 310. Rapport sur les travaux de la société de Rouen , 320. Notice du journal de M. Nicholson , XXIII , 173. Observations sur un sulfate de strontiane natif , 216. Rapport sur la question de savoir dans quel état les salpêtres doivent être livrés dans les magasins de la république , 225. Procédé pour déterminer le titre du salpêtre , XV , 231. Observations sur l'acide d'étain et l'analyse de ses mines , XXIV , 127. Extrait du journal de M. Nicholson , 156. Observations sur des prismes basaltiques , 160. Sur de la mine de fer micacée à larges feuilles , 161. Remarques et additions à l'extrait du journal de M. Ni-

cholson, 175. Note sur la fabrication du savon, 199. Observation sur la pierre-ponce, 200. Moyen de fournir presque sans frais le feu et l'eau pour les expériences chimiques, 310. Examen de quelques propriétés du platine, XXV, 3. Expériences et observations sur le sucre, 37. Suite de l'extrait du journal de M. Nicholson, XXV, 69. Observations sur la combustion du diamant, par M. Blegden, 76. Cruches rafraîchissantes, ou alcarazas d'Espagne, 167. Extrait de l'analyse chimique de l'eau de Caldas, 180. Examen de quelques critiques de la nomenclature des chimistes français, 205. Extrait des dernières expériences de M. Kirwan sur la composition des sels, 282. Tables de composition des sels, et moyen de vérifier les proportions qu'elles indiquent, 292. Note à ce sujet, 296. Essais pyrométriques pour déterminer à quel point le charbon est non conducteur de chaleur, XXVI, 225. De l'action du nitre en fusion sur l'or, l'argent et le platine, XXVII, 42. Observations sur la trempe et le recuit de l'acier, 186. Sur les émanations des corps odorans, 218. Extrait d'une lettre de M. Gadolin sur la précipitation de la chaux par la silice. Note sur ce sujet, 320. Rapport sur les résultats des expériences du cit. Clouet, sur les différents états du fer et la conversion du fer en acier fondu, XXVIII, 19. Extrait du rapport de D. Fernandez, sur quelques productions naturelles découvertes en Espagne, et autres travaux, 311. Recherches sur la matière colorante des végétaux; son altération par l'étain et les autres substances métalliques. Nouvelle méthode de former des laques de couleurs plus

intenses et plus solides, XXX, 180. Mémoire sur la nature de l'acide du succin, XXIX, 161. Des moyens de détruire le virus des ulcères et les miasmes contagieux, 209. Expériences sur les refroidissemens artificiels, 291. Description de l'appareil pour appliquer les gaz sur les plaies, 305. Nouvelles expériences sur la fusibilité des terres mélangées, à la faveur de l'action qu'elles exercent les unes sur les autres, 320. Examen et analyse d'un quartz présentant la cristallisation du spath métastatique, XXX, 107.

## H.

**HACHETTE.** Description du duplicateur ou doubleur d'électricité de John Read, XXIV, 327. Lettre au cit. Guyton, sur les aréomètres et stéréomètres, 333. Lettre au même, sur les leçons de géométrie descriptive du cit. Monge, XXX, 217, 218.

**HAQUET.** Analyse des grès des monts Crapattes. Résumé abrégé d'un voyage minéralogique, XVI, 210.

**HAMILTON.** Voyage à la côte septentrionale du comté d'Amtrim en Irlande, X, 167.

**HAUFFMAN (Jean-Michel).** Lettre au cit. Berthollet, sur la théorie de la teinture, VII, 237.

**HANNEMAN.** Expériences sur la dissolution du charbon dans la potasse. Décomposition du muriate de soude par le sulfate de fer, VI, 16. Traduction de l'ouvrage de M. Fabroni, sur l'art de faire le vin, XI, 207. Remarque sur la préparation de l'esprit de sel

vineux, XXVI, 292. Préparation d'une liqueur propre à découvrir les substances métalliques dans le vin, 297.

HAIGHTON. Recherches expérimentales sur la reproduction des nerfs, XXIII, 142.

HALLÉ. Essai de théorie sur l'animalisation et l'assimilation des alimens, XI, 158. Analyse d'un mémoire sur la nature et le traitement du rachitis, XVII, 113.

HASSENFRATZ. Mémoire sur les eaux aérées minérales et thermales du Nivernais, I, 81. Les eaux de S. Parize, 89. Extrait des expériences de M. de Sennebier, sur l'action de la lumière solaire dans la végétation, 108. Analyse d'un phosphate de chaux natif, 191. Observations sur le gaz hydrogène, 192. Extrait d'un ouvrage du cit. Macquart, 300. Observations relatives à un mémoire de M. Berlinghieri, III, 262. Extrait du journal de Crell, VI, 1. Extrait de la deuxième partie du second tome de chimie, de l'Encyclopédie par ordre de matières, rédigée par le cit. Morveau, VII, 24. Extrait des annales de chimie de Crell, année 1790, IX, 95, 102. Mémoire sur la combinaison de l'oxygène avec le carbone et l'hydrogène du sang, 261. Extrait de l'essai sur les goudrons, X, 29. Extrait des annales de Crell, 103. Extraits d'ouvrages nouveaux, 163. Fabrication du phosphate de soude, 184. Extrait des expériences sur les eaux de Buxton, 190. Extraits des supplémens aux annales de Crell, 205. Extrait des annales de Crell, 209. Mémoire sur l'analyse de la poudre de James, XI, 36. Mémoire sur le sel marin, XI, 65. Mémoire sur l'arrange-

ment de plusieurs gros blocs dans les pays montagnueux, 95. Extraits de différens ouvrages, 108, 197. Observations sur des cristaux de fluat calcaire, 223. Mémoire sur l'espèce de terrain propre aux mines de charbon de terre, 261. Extraits de différens ouvrages du journal de Crell, XI, 514, 517, XII, 93, 220. Extrait du catalogue du cabinet de minéralogie de Mlle Eléonore Raab, 171. Extrait du journal de Crell, 329. Explications de quelques phénomènes qui paroissent contrarier les loix des affinités chimiques, XIII, 3, 25. Mémoire sur la nutrition des végétaux, 178, 318. Extraits des annales de Crell, 330. Troisième mémoire sur la nutrition des végétaux, XIV, 55. Extraits du supplément aux annales de Crell, 99. Errata de la traduction des annales de Crell, 104. Mémoire sur les argiles, leur emploi dans les verreries, 132. Extraits du supplément aux annales de Crell, 212, 324. Du choix des argiles et de leur emploi dans les verreries, XV, 3. Extrait du supplément des annales de Crell, 89. Annonces de divers ouvrages, 101. Mémoire sur la proportion de lumière que produisent différens combustibles, XXIV, 78. De l'aréométrie, premier mémoire, XXVI, 3. Théorie de l'aréométrie, 7. Du pèse-solide, 20. Suite de la théorie de l'aréométrie, 132. Suite de l'aréométrie de la pesanteur spécifique des corps, 188. Suite de l'aréométrie, des salinogrades, XXVII, 118. De la pesanteur spécifique des sels solubles dans l'eau, XXVIII, 14. Suite du troisième mémoire sur les salinogrades, 282.

**HAUSSMAN.** Lettre au cit. Berthollet, sur la teinture,

X, 326. Observations sur l'usage de l'acide muriatique oxigéné pour les toiles d'impression, XI, 237. Addition aux lettres précédentes, XII, 141. Observations sur le rouge d'Andrinople, 196, 250. Essai sur la teinture par les dissolutions d'étain et les oxides colorés de ce métal, XXX, 15.

HATCHETT ou ATCHETT. Analyse du molybdate de plomb de Carinthie. Expériences sur l'acide molybdique. Décomposition du sulfate d'ammoniaque, XXIII, 148, XXV, 62. Mémoire sur le sable austral, XXVI, 115. Expériences et observations sur le sulfate d'ammoniaque, XXVIII, 86.

HAVY. Extrait de plusieurs mémoires sur l'électricité, II, 1. Théorie de la structure des cristaux, III, 1. Mémoire sur la pierre de croix, VI, 142. Observations sur les propriétés électriques du borate magnésio-calcaire, IX, 59. Extrait du traité des caractères extérieurs des fossiles, 174. Mémoire sur quelques variétés du spath pesant, XII, 3. Exposition raisonnée d'un mémoire de M. Coulomb, sur le magnétisme, 27. Mémoire sur la structure des cristaux du nitrate de potasse, XIV, 85. Action du feu sur le quartz, XVI, 203. Double réfraction de plusieurs substances minérales, XVII, 140. Exposition de la théorie sur la structure des cristaux, 225. Mémoire sur les méthodes minéralogiques, XVIII, 225. Observations sur l'hyacinthe et le jargon de Ceylan, XXII, 158.

HAYEN. Analyse des eaux de Thuren, XI, 202. Principe de chimie, XXIII, 331.

HAYER. Analyse du sel de la rosée, XI, 217.

- HAYNE et REICHERT.** Expériences sur l'huile de persil et de fenouil, VI, 40.
- HEBER.** Nouvelle méthode de faire du vinaigre. Nouvelle préparation de la teinture d'antimoine, XXX, 214.
- HEMMING.** Examen des eaux de Rochester, XII, 159.
- HENKEL.** Lettres minéralogiques, XXIII, 327.
- HENRY fils.** Sur la prétendue décomposition du carbone, XXV, 175. Expériences sur le gaz hydrogène carboné, dans la vue de déterminer si le carbone est une substance simple ou composée, XXIX, 113.
- HENRY (Thomas).** Expériences et observations sur les ferments et sur la fermentation, XIV, 64.
- HERMANN.** Description de plusieurs espèces d'aigues-marines de Sibérie, VI, 20. Analyse de l'adularie du mont S. Gothard, IX, 100. Apperçu du produit des mines de Sibérie, XVI, 214. Classification des bérils, XIX, 361. Observations sur l'aventurine de Sibérie, 362. Analyse du schorl bleu de Sibérie, 370. Catalogue des roches des montagnes d'Ural, 371. Sur la méthode de former le borax, pratiquée en Perse, XXVI, 292. Notice sur les procédés employés à l'hôtel des monnoies de Pétersbourg pour séparer l'or et l'argent, XXVII, 181.
- HERMSTADT.** Ses travaux pour acidifier l'étain, IV, 162. Moyen d'obtenir l'acide stannique, VI, 47. Notes ajoutées à la traduction des principes généraux, etc., du cit. Guyton, traduit par M. Veit, XXI, 106. Observations sur les attractions prochaines, XXII, 107.

- HEYER.** Expériences sur le quartz cubique ou borate calcaire , II , 137. Essais sur la terre verte qui accompagne la chrysoprase , 305. Analyse du feldspath chatoyant , feldspath rouge , feldspath blanc , 306 , 307. Analyse de la pierre cristallisée en croix de la montagne S. André au Hartz , VI , 18.
- HIFLM.** Sel tiré du jus de cerise , III , 29. Ses expériences sur la réduction du molybdène et le manganèse , IV , 16. Flux propre aux essais des mines et des matées , 288. Tentatives infructueuses pour retirer un métal particulier du carbure de fer , IX , 98.
- HIGGINS.** Expériences sur les moyens de perfectionner et d'employer les cimens calcaires , IV , 268. Expériences qui servent de base à la nouvelle théorie , XXV , 65.
- HILDEBRANDT.** Elémens de chimie , XXI , 333. Expériences sur la séparation du fer de la terre argileuse , XXVII , 89. Observations sur la dissolution du mercure dans l'acide nitrique , XXX , 210. Préparation de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique , 212.
- HOEFFNER.** Sur l'existence de cinq terres simples dans les montagnes primitives , et sur le spath pesant , I , 217.
- HOFFMAN.** Travail sur quelques pierres trouvées dans l'abcès d'une femme , VI , 32. Purification d'un sel bitumineux , 36. Analyse de la suie de tourbe , XII , 168. Découvertes chimiques qui contribuent à perfectionner la teinture , XV , 91.
- HOMER.** Observations sur le sang , XXIII , 151.

HOPPENSACK.



**HOPPENSACK.** Observations sur les mines d'Espagne, XXV, 51.

**HULSENKAMP.** Dissertation sur l'éther par l'acide sulfurique ; XXX, 202.

**HUMBOLDT.** Sur une serpentine verte qui possède la polarité magnétique, XXII, 47. Sur l'irritation causée par les métaux sur les animaux, 51. Sur le procédé chimique de la vitalité, 64. Addition, 72. Expériences sur la germination des plantes, XXIV, 173. Lettre au cit. Fourcroy, XXVII, 62. Mémoire sur la combinaison ternaire du phosphore de l'azote et de l'oxygène, ou sur l'existence des phosphures d'azote oxidés, 141. Expériences sur le gaz nitreux et ses combinaisons avec l'oxygène, XXVIII, 125. Mémoire sur l'absorption de l'oxygène par les terres simples, et son influence dans la culture du sol, XXIX, 125.

**HUNTER ( J. ).** Traité sur le sang, sur l'inflammation et sur les plaies faites par les armes à feu, XXII, 101.

## I.

**I**NGENHOULTZ. De la propriété des végétaux d'améliorer ou de corrompre l'air, III, 55. Sur la matière verte, 266. Plusieurs extraits, 277. Sur le calcul vésical, XXV, 177.

**ISLEMAN.** Annonce d'un sulfate de magnésie efflorescent sur du schiste, trouvé dans l'Hanovre, VI, 34. moyen de refroidir les faudes, XXX, 12. Observations sur une mine de enhidre, 13.

## J.

**J**ACQUIN fils. Lettre au cit. Pelletier , sur la prétendue métallisation de la baryte et de la chaux , IX, 54.

**J**AHN. Analyse de l'eau minérale de Tepplitz , XXVII, 95.

**J**UCH. Purification du phosphore , XXIX , 221.

**J**ULIN. Description et analyse de la source d'eau minérale de Ulleaborg , XXX, 12.

## K.

**K**ASTELLYN. Observations sur la propriété dissolvante de l'alcool chaud , XIII , 72. Préparation du carbonate de soude , 213. De la soude du commerce , 214. Du sulfate de potasse , 216. De l'acide muriatique et de la magnésie , 217. Examen du quinquina jaune , 218. Préparation du muriate de mercure par précipitation , XVI, 209. Préparation des oxide et muriate de mercure , XXVI, 200. Découverte du pouvoir dissolvant de l'alcool à l'égard d'une huile essentielle , 206. Discours touchant l'influence de la chimie sur le commerce , 209. Préparation du vert de Brunswick , XXX, 201. Lut propre à boucher les fentes des instrumens et ustensiles de fer , 202. Préparation du mercure soluble d'Hahnemann , 214. Avis , 215. Recueil des expériences et opinions concernant la calcination et la réduction des substances métalliques. Sur la

- conservation des préparations mercurielles. Passage instantané de deux liquides à l'état solide, 216.
- KEIR.** Expérience sur le salpêtre, XV, 96. Essais sur la dissolubilité des métaux dans les acides, XVI, 324.
- KELS.** Décomposition et décoloration de plusieurs substances végétales par l'acide sulfurique, XV, 101, XXVI, 289.
- КИРЕНОВ.** Décomposition du sulfate de baryte par la voie humide, XXVII, 96. Blanchiment de la laque au moyen de la lessive de javelle, 97.
- KIRWAN.** Essai sur le phlogistique et la composition des acides, VII, 194. Estimation de la température de différens degrés de latitude, 277. De la force des acides et de la proportion des substances qui composent les sels neutres, XIV, 152, 238. Expériences sur les substances alcalines employés pour le blanchiment des toiles, et sur la nature de la matière colorante du fil de lin, XVIII, 163. Engrais les plus propres à différens sols, XXII, 93. Observations sur les mines de charbon, 331. Elémens de minéralogie, XXIII, 102. Dernières expériences sur la composition des sels, XXV, 282. Analyse et essai des mines, XXVIII, 86. Géologie, XXIX, 331.
- KLAPROTH.** Analyse de la crysophrase, I, 147. Mémoire sur le spath adamantin, 183. Analyse de la chrysolite du Cap de Bonne-Espérance, ou prehnite, 201. Découverte de l'uranium, IV, 162. Analyse du zircons, VI, 7. Note sur la pechblende et le mica vert, 175. Analyse chimique du plomb

- spathique de Carinthie, VIII, 103. Lettre au cit. Berthollet, sur la prétendue métallisation des terres, IX, 53. Analyse de l'argent blanc du Harz, 99. Analyse du charbon de terre incombustible, X, 103. Analyse des mines de cuivre et d'argent gris, 104. Mémoire sur la prétendue réduction des terres simples, 275. Analyse du pecstein et de la pierre qui lui sert d'enveloppe, XI, 220. Analyse sur la partie constituante de la mine d'argent rouge, XVIII, 81. Analyse d'un fossile bleu de S. Malt de Voran, XXI, 144. Analyse du lapis-lazuli oriental, 150. Examen chimique de la lépidolite, XXII, 35. Observations sur le salpêtre naturel de Molfetta, XXIII, 28. Examen chimique de l'émeraude du Pérou, 68. Découverte de la strontiane dans un fossile, 220. Analyse des mines d'étain, XXIV, 129. Examen chimique de la pierre-ponce de Lipari, 200. Supplément à l'histoire naturelle et chimique de l'alkali végétal, XXV, 190. Mémoire sur un nouveau métal nommé tellurium, 273. Addition à ce mémoire, 327. Analyse de deux nouveaux fossiles, XXVI, 53. Analyse du rubis spinelle, XXVII, 4.
- KLAPROTH, ADOLPH, MODER.** Sur le sulfure de molybdène, III, 115.
- KLINGE.** Manuel-pratique des apothicaires, XXIII, 111.
- KLIPSTEIN.** Analyse d'un quartz bleu violet, XXIX, 222.
- KOHL.** Observations sur le cobalt, XXVIII, 100.
- KNOCH.** Analyse de la serpentine de port dans la forêt d'Harzbourg, XI, 319. Théorie du doublement

- des images dans les pierres transparentes , XXVIII, 84.
- KUNSMULLER. Analyse de l'*absinthium vulgare* , VI , 35. Moyen d'obtenir l'acide tartareux pur , 38. Analyse du tartre du commerce , 41. Expériences sur les principes composans des cristaux de tartre de France , XXVI , 290. Remarque sur la volatilité du camphre , 291.

## L.

- L**ABADIE. Détails sur les vins de Bordeaux envoyés au cit. Chaptal en réponse aux diverses questions de ce citoyen , XXX , 113. Suite de ce mémoire , 225.
- LAMPADIUS. Procédé pour obtenir le cobalt pur , XXVI, 89, 90. Expériences sur l'alun , sur la pierre de miel , sur le titane , 91. Résultat de l'analyse sur la pierre de miel , XXVIII , 77.
- LANDRIANI. Lettre sur la combustion du diamant et sur le moyen de colorer le bois de sapin en noir , XI , 156. Procédé pour obtenir le cobalt parfaitement purifié , XXII , 114.
- LAVOISIER. Mémoire sur la combustion du fer , I , 19. Mémoire pour déterminer le titre ou la qualité du salpêtre brut , XV , 225 à 256. Résultat de quelques expériences d'agriculture , 297. Suite du mémoire sur les salpêtres , XVI , 3. Combustion du diamant , XXV , 72.
- LAVOISIER et LAPLACE. Expériences pour déterminer le zéro réel , V , 243.

- LAVOISIER et BERTHOLLET.** Rapport d'un mémoire de M. Chaptal, sur quelques propriétés de l'acide muriatique oxigéné, I, 69. Observations sur le platine, V, 137.
- LAROCHEFOUCAULT, CADET, LAVOISIER, FOURCROY.** Rapport sur une eau anti-incendiaire, V, 141.
- LEFEVRE.** Observations sur une variété de roches primitives, XV, 224.
- LELIEVRE, PELLETIER, D'ARCET, GIROUX.** Moyens d'extraire avec avantage la soude du sel marin, XIX, 58.
- LELIEVRE et PELLETIER.** Rapport sur le procédé du cit. Seguin, pour le tannage des cuirs, XX, 8.
- LÉONHARDY.** Analyse des espèces d'étain de Saxe et de Suède, VI, 45. Traduction du dictionnaire de chimie de M. P. J. Macquer, avec des observations et des supplémens, XI, 204. Nouvelle édition du dictionnaire de chimie de Macquer, d'après le français, XVI, 111. Essai d'un rapprochement entre les théories du phlogistique et de l'oxigène, XXX, 215.
- LINCK.** Analyse du verre volcanique de Muller, XI, 218. Analyse d'un fragment de calcul de la vessie, XII, 223. Mémoires de chimie, XXIII, 330. Réflexions sur la fluidité, la solidité et la solution des corps, XXV, 113. Sur le doublement des images dans les pierres transparentes, XXVIII, 84.
- LIND.** Tentatives pour désoxigéner l'acide boracique, XXVI, 121.
- LIPHARD.** Préparation de la liqueur anodine martiale, XII, 169.

- LOMET.** Mémoire sur la fabrication des crayons de pâte de sanguine , XXX , 284.
- LORENZ.** Préparation de l'acide acéteux concentré , XXVI , 300.
- LORGNA.** Expériences sur la dulcification de l'eau de la mer , XII , 160.
- LUCAS le jeune.** Mélange d'observations , XXIII , 81.
- LOWITZ.** Travaux sur le vinaigre , IV , 163. Essais sur la décoloration des substances par la poudre de charbon , XIV , 327. Dépuration de l'eau corrompue , XVIII , 88. Manière d'obtenir les alkalis fixes cristallisés dans la plus grande pureté , XXII , 26. Expériences sur la production artificielle du froid , 297. Cristallisation de l'acide acéteux , 26 , 290. Sur la désoxygénation graduée des acides végétaux , XXX , 5.
- LOYSEL.** Essai sur les principes de l'art de la verrerie , IX , 113.

## M.

- M****LABICH** ou **ABICH.** Analyse de la pierre de miel , XXIII , 325 , XXIV , 172 , XXVIII , 76.
- MACBRIDE.** Sa méthode pour tanner les cuirs , XXII , 103.
- MACQUART.** Notice sur l'abertoïde , XXII , 83.
- MANDRUZZO.** Analyse des bains d'Abano , XVI , 328.
- MARGUERON.** Examen chimique de la sinovie , XIV , 123. Examen chimique de la sérosité produite par

les remèdes vésicaux , 225. Résultats de l'action du froid sur les huiles volatiles , et examen de concrétions trouvées dans plusieurs de ces huiles , XX , 174.

MARTINOVICH. Expériences sur l'or fulminant , X , 203. Sur le succin , 206. Expériences sur l'huile des montagnes Bergohls , XII , 220 , 224. Annonce de la découverte de carbure de fer dans les environs de Buczacz , 224.

MAYOW. Traités sur l'usage de l'air dans la combustion et la respiration , XXIX , 42.

MESSIER (Charles). Observations sur la grande chaleur du mois de juillet 1793 , XVIII , 310.

MEYER. Moyen de découvrir le plomb qui existe dans l'acide sulfurique , VI , 30. Essais sur la serpentine , X , 109. Examen du quinquana jaune , XIII , 218 , XV , 93. Découverte de la strontiane dans un sulfate de baryte , XXIII , 217. Mémoire sur la différente capacité qu'ont les bois pour conduire le calorique , et sur leur chaleur spécifique , XXX , 32.

MILLS. Description d'une mine d'or en Irlande , XXIII , 147.

MILNER. Produit du gaz nitreux , en faisant passer de l'ammoniaque sur de l'oxide de manganèse , IV , 15.

MONGE. Sur quelques phénomènes de la vision , III , 131. Sur la cause des principaux phénomènes de la météorologie , V , 1 et suiv. Observations sur le mécanisme du feutrage , VI , 300.

MONET. Son opinion sur plusieurs acides et sur



- l'oxide de manganèse, X, 42, 43. Dissertation et expériences relatives aux principes de la chimie pneumatique, 42.
- MOREL. Analyse des eaux salées de Berne, VI, 41.
- MORIAN. Préparation du papier bleu à sucre, IV, 288.
- MOROZZO. Examen de la couleur noire des feuilles exposées à l'air inflammable des marais, IV, 168. Détail sur la détonation arrivée dans un magasin de farine, 174. Examen de la température de quelques lacs et de quelques rivières, X, 149.
- MUSSIN-PUSCHKIN. Expériences sur les sels et précipités de platine. Sur l'amalgame du platine, XXIV, 205 à 209. Purification du phosphore, XXV, 102. Décomposition de l'acide carbonique, 105. Nouveau savon chargé de mercure, 186. Sur quelques propriétés de l'acide gallique, 191. Méthode pour enlever au phosphore sa couleur et le rendre transparent, XXVII, 94. Nouvelles observations et expériences sur le platine, XXVIII, 85. Sur la manière de faire cristalliser les métaux nobles, avec quelques remarques sur cet objet, 87. Observations chimiques sur la combinaison de l'acide gallique avec le fer, XXX, 3. Sur la combinaison de l'acide muriatique avec l'acide sulfurique, 4. sur la désoxygénation graduée des acides végétaux, 5. Sur la détonation d'un mélange de soufre et de phosphore, 6.

## N.

**N**AB (Jonh Me.). Expériences faites à la baie

d'Hudson sur la congellation des acides nitrique et sulfurique, VII, 249.

**NAPPIONE.** Parties constituantes de l'oxide rouge de manganèse du Piémont, VI, 48. Analyse du manganèse rouge du Piémont, X, 148. Nouvelle méthode pour tirer parti des scories de l'affinage de fer, 149. Elémens de minéralogie, XXIV, 190.

**NICHOLSON.** Dictionnaire de chimie, XXII, 105. Journal de philosophie naturelle, chimie et arts, XXIII, 173. Tables des pesanteurs spécifiques, 181. Suite de son journal. Traduction du mémoire des chimistes hollandais sur trois espèces de gaz. Observations et expériences sur la lumière, XXIV, 104 et suiv. Préparation de l'eau de rose, de l'eau de Luce, 119. Expérience sur le savon de laine, 156. Observations sur le mal de mer, 157. Question sur la manière de déterminer la chaleur d'un fourneau, 158. Description des machines pneumatiques, 163. Moyen de prévenir la chaleur par le frottement sur les meules à aiguiser, 164. Manière de réduire en feuilles très-minces l'or et les autres métaux, 166. Articles contenus dans son journal, 156. Observations sur la polarité magnétique de la serpentine verte du Palatinat, 159. Extrait de son journal, 175. Expériences sur l'eau de Luce, XXV, 70. Système métrique de France, 79. Description des machines pneumatiques, 126.

**NICOLAS.** Mémoire sur les salines nationales, XX, 78.

**NYHOFF.** Procédé pour la préparation d'un mercure doux et sublimé corrosif, XXX, 200.

## O.

- O**SBECK. Sur un courant de nuage extraordinaire observé à Hofslöf, XXVIII, 209.
- OSTMANN.** Observations sur les basaltes, XXV, 189.

## P.

- P**ARMENTIER. Mémoire sur la nature et la manière d'agir des engrais, XI, 278. Culture et propriétés des pommes de terre, XXIII, 330.
- PARMENTIER** et **PELLETIER.** Rapport sur la colle-forte des os, proposée par M. Grenet, XIII, 192.
- PARR.** Théorie de l'action du calorique, XXVII, 171.
- PÉARSON** (Georges). Expériences sur le phosphate de soude, VI, 7. Expériences sur les eaux de Buxton, X, 190. Décomposition de l'acide carbonique. Décomposition de l'eau par le phosphure de chaux, XIII, 312. Expériences sur une laque blanche de Madras, XXIII, 140. Expériences sur une espèce de fer de Bombay, 146. Observations et expériences sur la composition de quelques armes des anciens, 150. Synthèse de l'eau, XXV, 66. Mémoire sur l'urine et le calcul vésical, XXVI, 113. Expériences et observations sur la nature du gaz qui est produit par les décharges électriques à travers l'eau, XXVII, 161.
- PEART.** XXV, 64. Examen critique et réfutation de la doctrine de Lavoisier, 64.
- PELLETIER.** Accident qui lui est arrivé pendant une expérience, V, 271. Moyen de distinguer les mines de plomb spatuliques des sulfates de baryte, IX, 56.

Analyse de la terre phosphorique de Marmarosch en Hongrie, 225. Observations sur l'affinage du métal des cloches ; X, 155. Analyse du carbonate natif de Sibérie, 186. Observations sur plusieurs propriétés du muriate d'étain, XII, 225. Examen chimique des cendres bleues. Procédé pour les préparer, XIII, 47. Quatrième mémoire sur le phosphore, 101. Suite de ce mémoire, 113, 121. Expériences sur la combinaison de l'étain avec le soufre, 280. Préparations des acides phosphorique et phosphoreux. Observations sur le phosphate de soude, XIV, 113. Analyse du carbonate de potasse, XV, 23. Extrait d'observations sur la strontiane, XXI, 113. Analyse de la terre de houssage, XXIII, 33. Mémoire sur l'acide arsenical. Décomposition du nitrate d'ammoniaque par l'oxide d'arsenic, XXVII, 195. Sur la cristallisation du soufre et du sulfure de mercure, 196. Observations sur l'extinction de la chaux vive. Sur la préparation de l'acide phosphorique. Décomposition de l'acide arsenique par le phosphore, 197. Analyse de la zéolite, 197. Cristallisation des sels déliquescents. Observations sur l'éther nitreux. Mémoire sur l'absorption de l'oxigène par l'acide muriatique. Procédé pour la préparation de l'éther muriatique, 198. Analyse du carbure de fer. Mémoire sur le molybdène, 199. Sur l'éther acéteux. Réflexions sur le sel qu'on obtient en traitant l'étain avec l'acide nitrique, 200. Combinaisons du phosphore avec le soufre et les substances métalliques, 201. Moyen de rectifier l'éther sulfurique. Examen de l'action des alkalis et des huiles sur l'alcool, 202. Analyse d'un genre

- de pierre particulier, 303. Moyen dont on peut faire usage pour distinguer plusieurs mines de plomb spathiques, 204.
- PELLETIER et D'ARCET. Affinage du métal des cloches, XX, 1.
- PELLETIER et DONADEI. Expériences sur le phosphate calcaire d'Estramadure, VII, 79.
- PERALLE. Expériences physico-chimiques sur la propagation du son dans quelques fluides élastiques, IV, 176.
- PERTUIS. Moyens de multiplier la fabrication de la potasse en France, XIX, 157.
- PICKEL. Expériences sur la chaleur que produit le gaz acide muriatique oxigéné avec plusieurs substances, XIII, 221, XV, 97.
- PIEPENBRING. Sur la quantité de soude contenue dans le sel marin ordinaire, VI, 14.
- PISSIS fils. Observations sur le muriate barytique considéré comme réactif. Sur le sel qui t'pisse l'intérieur des bâtimens destinés aux bains de Vichi, XV, 317.
- POFFNER. Instruction sur l'art de la teinture, X, 166.
- PORTAL. Lettre sur le sirop mercuriel dit de Belet, XXX, 293.
- POUCHET. Nouveau titre des matières d'or et d'argent comparé à l'ancien, avec une méthode facile pour connoître les différens degrés d'alliage de divers métaux, etc., XXVII, 99.
- PRÉVOST. Divers moyens de rendre sensibles à la

vue les émanations des corps odorans, XXI, 254, XXIV, 31.

PRÉLONG. Mémoire sur les îles de Gorée et du Sénégal, XVIII, 211.

PRIBSTLEY. Expériences et observations sur différentes espèces d'air, VII, 133. Nouvelles expériences sur la production de l'air par l'eau, XXV, 63. Réflexions sur la doctrine du phlogistique et la décomposition de l'eau, XXVI, 302.

PRIEUR (C. A.). Instruction sur les poids et mesures de la république française, XX, 191. Description d'un assortiment de nouveaux poids, 274. Notice sur l'exploitation extraordinaire du salpêtre, 293. Lettre au cit. Hassenfratz, sur le serein et la rosée, XXVIII, 317. Extrait du mémoire de M. Haussman, intitulé essai sur la teinture par les dissolutions d'étain, XXX, 15. Extrait d'un ouvrage du cit. van Marum, contenant la description de quelques appareils nouveaux, 312.

PROUST. Analyse de la suie des aludels d'Almaden, IV, 266. Expériences sur le camphre de Murcie, 179. Extrait d'un mémoire intitulé recherches sur le bleu de Prusse, XXIII, 35. Mémoire sur le principe tannant, XXV, 225. Recherches sur l'étain, XXVIII, 213.

R.

RAFEN. Physiologie chimique des plantes, XXIX, 331.

RAMADEM. Expériences pour déterminer la pesanteur spécifique des fluides, XIII, 243.

**RAYMOND.** Action de la chaux et de quelques oxides métalliques sur le phosphore , X , 19.

**RAZOUKOWSKI.** Idées sur la formation des granits , XII , 61. Description d'une pierre singulière , 67.

**RÉAL ( St. ).** Mémoire sur la question de rendre le cuir imperméable à l'eau , X , 44. Suite de ce mémoire , XVIII , 10.

**REBOUL ( Henri ).** Description d'un eudiomètre atmosphérique , XIII , 38. Description de la vallée du Gave dans les Pyrénées , 143.

**REINHOLD et SCHLEGEL.** Du galvanisme , XXVII , 112.

**REUSS.** Analyse d'une efflorescence de sulfate de soude , XV , 98.

**RIBACOURT.** Dissertation sur l'encre ordinaire à écrire , XV , 113.

**RIBBENTOPP.** Note sur les variations de couleurs qu'éprouve dans le feu la mine blanche de plomb , XXV , 189.

**RICHTER.** Nouveaux objets de chimie , XXV , 221 , 296. Considérations phlogométriques , XXVIII , 77. Expériences stœchiométriques , 80. Réponse à une question proposée par M. Mussin-Puschkin , sur la réduction du métal dans le sel de platine , au moyen du mercure , etc. 206. Réduction de l'oxide rouge de plomb , XXX , 7.

**RIGBY.** Gaz oxygène trouvé dans la vessie natatoire de l'espadon , XXV , 173.

**ROBERT MENZIÈS.** Essai physiologique sur la respiration , VIII , 211.

- ROLLO.** Mémoire sur le diabète sucré. Observations sur cette maladie, XXIV, 175. Recherches pour détruire la substance vénéneuse des ulcères, XXIX, 210.
- RUCKERT.** Résultat de ses expériences sur des plantes arrosées avec de l'eau chargée d'acide carbonique, XXVI, 204.
- RUMFORD.** Expériences sur l'eau, comme conducteur de chaleur, XXV, 174. Production de chaleur par le frottement de métaux, XXVI, 115. Expériences sur la réduction des oxides métalliques par la lumière, XXIX, 330.
- RUFF.** Réfutation de la doctrine de Priestley, XXV, 178.
- RUPRECHT et TONDI.** Procédé pour réduire les mines de tungstène et de molybdène, VIII, 3.

## S.

- SALUCES.** Expériences sur les liqueurs gazeuses artificielles, X, 44.
- SALVIRTE (Eusèbe).** Note sur l'origine de l'arcomètre, XXVII, 113.
- SANDMAN.** Observations sur le soufre doré d'antimoine. L'oxidation de la laine par l'acide nitrique. Le charbon, XXV, 66.
- SAVARESI.** Lettre au cit. Fourcroy, VIII, 9. Lettre au cit. Fourcroy, IX, 157. Expériences sur la prétendue métallisation des terres, X, 61, 254. Suite du mémoire sur la prétendue métallisation des terres, XI, 38.

SAUSSURE.



**SAUSSURE.** Ses essais hygrométriques, V, 17. Description d'un cyanomètre, X, 152. D'un diaphanomètre, 153. Observations sur les effets chimiques de la lumière, 153.

**SAUSSURE fils** La formation de l'acide carbonique est-elle essentielle à la végétation? XXIV, 135. Addition à l'essai sur cette question, 227. Corrections et additions à cet essai, 336.

**SAY.** Description d'un stéréomètre, XXIII, 1.

**SCHERER.** Essai d'une chimie populsaire, XXIII, 109.

Observations chimiques, XXIV, 168. Expériences sur les os, XXV, 67. Lettre au cit. van Mons, 61, 173. Exposition des caractères de la nouvelle chimie, 219. Observations sur la lumière et le calorique, XXVI, 116. Lettre au cit. van Mons, 113. Lettre au cit. Guyton, sur la mort de Gren et de Bucholz, XXIX, 224. Lettre au cit. Guyton, sur la présence des alkalis dans les fossiles, 329.

**SCHELLING.** Idées pour servir de base à une philosophie de la nature, XXVII, 112.

**SCHMEISSER** (Joh. Godifred). Description du carbonate de strontiane, XXIII, 141.

**SCHLOTHEIM.** Sur la propriété de différentes pierres, d'agir sur l'aimant, XXV, 191.

**SCHROEDER.** Sur les proportions des substances les plus propres à produire de l'éther, XIV, 98. Combinaison qu'il a obtenue du tartrite acidule de potasse et du borax, XV, 97. Analyse de la résine jaune de la nouvelle Belgique, XXVI, 93.

**SCHULER.** Moyen de faire une cire bleue, VI, 10. Ex-  
Tome I. D d

- périences sur plusieurs préparations médicinales ,  
 12. Détermination de l'acide contenu dans le *sambuc : nig.* Linn., 13.
- SCHUMACHER. Examen et description d'un spath pesant, XXVIII, 86.
- SCHURRER. Description d'un instrument propre à la décomposition de l'eau, V, 276.
- SCOT. Découverte de l'efficacité de l'acide nitrique dans les maladies vénériennes, XXV, 66.
- SEGUIN. Extrait du traité élémentaire de chimie de Lavoisier, II, 226. Sur le calorique, et la théorie de Black, Crawford, Lavoisier et de Laplace sur la chaleur, animale, III, 148. Second mémoire sur le calorique, V, 191. Observations sur les méthodes employées pour déterminer les capacités des solides et des liquides, 201. Extrait de l'article air, dictionnaire encyclopédique, par le cit. Morveau, VII, 46. Observations générales sur les sensations, et particulièrement sur celles que l'on nomme chaleur et froid, VIII, 183. Extrait des Transactions philosophiques, IV, 81. Extrait d'un mémoire de M. Tihauski, 275. Mémoire sur l'eudiométrie, 293. Procédé pour le tannage des cuirs, XX, 15. Mémoire sur la respiration et sur la chaleur animale, XXI, 225.
- SENNEBIER. Observations tendantes à établir l'action de l'air pur sur les huiles, XI, 89. Expériences sur l'influence de la lumière solaire dans le blanchiment de la cire, XII, 60.
- SEVERGIN. Mémoire sur trois espèces de zéolites, XX,

384. Nouveau supplément à la lithographie de l'empire russe , 389.
- SMITH-GIBBES (Georges). Conversion des muscles des animaux dans une substance analogue au *sperma ceti* , XXIII , 136.
- SPALLANZANI. Examen chimique des expériences de M. Goettling sur la lumière du phosphore dans les différens gaz , XXII , 246. Son opinion sur la cause du luisant des phosphores naturels , XXIV , 216. Sur l'article nomenclature chimique , inséré dans le vingt-cinquième volume , XXVI , 335.
- STEYER. Manuel des apothicaires , IV , 287.
- STOOPER. Fabrication d'un nouveau papier pour l'impression en taille-douce , XXII , 104.
- STRUVE. Analyse d'une pierre bitumineuse propre à faire des crayons , X , 207.
- STUCK. Observations sur la poudre qui se trouve sur le tartrate de soude , XIX , 357.
- STUCKE. Analyse des eaux de Wildung près Cassel , XII , 329. Préparation du précipité blanc mercuriel , 332. Description physico-chimique des eaux de Wildungen, etc. , XVI , 223.
- SUCKOW. Elémens de minéralogie , XV , 89.
- SWAB. Manière dont on pratique à Adelfors l'amalgamation pour traiter les mines d'or et d'argent , XXV , 193 , XXVII , 190.

## T.

- T**ARTELIN. Expériences sur quelques phénomènes qui se manifestent pendant la précipitation des résines dans l'alcool , XXVI , 292.
- T**ASSAERT. Examen chimique de la terre australe ou sidnecienne , traduit de l'allemand , XXIII , 316. Notice extraite du journal de M. Crell , sur les procédés employés à l'hôtel des monnoies de Pétersbourg pour séparer l'or et l'argent , par M. Hermann , XXVII , 181. Extrait de la méthode d'amalgamation dans les mines d'or d'Edelfors , par M. Swab , 190. Analyse du cobalt , suivie de plusieurs moyens de l'obtenir à l'état de pureté , XXVIII , 92. Extrait des deux premiers cahiers du journal de chimie de M. Scherer , 329. Observations sur l'acide muriatique , XXIX , 308.
- T**AYLOR. Sa lettre au cit. Berthollet , sur le blanchiment , VII , 244.
- T**ENANT. Décomposition de l'acide carbonique par le phosphore , XV , 96. Sur la nature du diamant , XXV , 72. Son procédé pour le blanchiment des toiles , XXVIII , 329.
- T**HIERY-DE-MENONVILLE. Sur la culture du nopal et l'éducation de la cochenille , V , 107.
- T**HOMSON. Essai pour déterminer la nature du fluide qui se trouve dans les cristaux de roche , XIX , 372.

- TIEBOEL.** Dissertation sur quelques préparations chimiques et pharmaceutiques, XXX, 204.
- TOMPSON.** Notice sur les incrustations siliceuses des sources d'Italie, et sur quelques produits remarquables, XXII, 91.
- TIHAUSKI.** Procédé pour obtenir de l'acide tungstique, IX, 275.
- TILLET.** Extrait du mémoire des cit. Brisson, Seguin, Laplace et Lavoisier, sur la composition de l'eau, VII, 257.
- TOBERN-BERGMAN.** *Opuscula physica et chimica*; opusculs chimiques et physiques, I, 236.
- TOMASELLI.** Lettre sur la nature des monts Euganes, XXIX, 170.
- TONDI et RUPRECHT.** Prétendue métallisation des terres, IX, 51.
- TREFFZ.** Remarques et opinion sur la nature et les principes du borate alcalin de soude, etc., XXVI, 300.
- TREFFY.** Son opinion sur la formation du borax, X, 204, 205.
- TROIRA.** Observations sur une fabrique de vert-de-gris, XXIII, 108.
- TROMSDORF.** Expériences sur la combinaison de l'acide benzoïque avec différens métaux, XI, 314. Description d'un cristal de roche artificiel produit par voie humide, XXII, 115. Examen des affinités de l'acide muriatique oxigéné avec les terres, 218. Sur la strontiane. Sur le cobalt, XXVI, 89. Sur les sels neutres. Les acides métalliques, 92. Histoire.

- naturelle appliquée à la pharmacie , 93. Journal de pharmacie , XXVI , 119. Classification des terres , 120. Procédé pour obtenir un éther martial , XXIX , 222. Essais pour réduire la zircone. Sur l'acide zoonique , 223.
- TROTTER. Sur les effets avantageux obtenus par la respiration de différens gaz , XXIV , 186.
- TOWSEND. Effets avantageux obtenus par la respiration de différens gaz , XXIV , 186.
- TUCKER. Mémoire sur la fabrication du sulfure de mercure sublimé , IV , 25.
- TUTHEN. Préparation du sulfate de soude , XI , 320 , XII , 58.
- TYCHSEN. Expériences avec les bois luisans sous l'eau et dans différens gaz , XXV , 188.

## U.

- UNGER. Emploi qu'il fait de la pierre de sel ou schelot , XX , 389.

## V.

- VACCA-BERLINGHIÈRI. Description d'un instrument, son usage , XII , 292.
- VAN BREDÀ. Essai sur l'air atmosphérique , III , 272.

**VANDERMONDE.** Mémoire sur la fabrication des armes blanches, XIX, 47.

**VANDERMONDE, MONGE, BERTHOLLET.** Avis aux ouvriers en fer, sur la fabrication de l'acier, XIX, 13.

**VANDERSTÉGEN DE PUTTE.** Cours d'histoire naturelle, XXV, 109.

**VAN MARUM.** Extrait d'une lettre, II, 270. Description d'un gazomètre et d'un appareil pour la composition de l'eau, XII, 113, XIV, 313. Combustion du phosphore dans le vide, XXI, 158. Expérience sur le gaz nitreux, XXIV, 171. Description de quelques appareils nouveaux ou perfectionnés de la fondation teylérienne, et des expériences faites avec ces appareils, XXX, 312.

**VAN MONS.** Extrait d'une lettre à M. Schrader, XII, 72. Extraits du journal hollandais de physique et de chimie, 167. Nouveau procédé pour obtenir un oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, 170. Réponse à M. Gren sur plusieurs expériences chimiques, XIII, 69. Extraits du journal de physique et de chimie de M. Kasteleyn, 212. Lettre au cit. Fourcroy sur la décomposition du muriate oxigéné de mercure, et sur plusieurs observations, XV, 332. Expériences sur la présence de l'oxigène dans l'oxide rouge de mercure, XVIII, 3. Observations sur la combustion du phosphore dans le gaz azote, XXII, 221. Extrait de l'almanach des chimistes, XXIII, 74. Extrait de la lettre de M. Volta sur l'électricité dite animale, 276. Traduction des observations de M. Brugnatelli sur le phos-

- phore, XXIV, 57. Décomposition des alkalis fixes, 168. Traduction des observations chimiques, 168. Traduction d'une lettre de M. Scherer, XXV, 173. Nouveaux faits sur la conversion de l'ammoniaque en acide nitrique, XXVI, 289. Méthode pour préparer en même temps le muriate et le muriate oxigéné de mercure, 295. Nouvelle manière de préparer l'esprit de sel dulcifié, 298. Observations sur la manière de produire des fulminations bruyantes avec divers corps, par le moyen du phosphore, XXVII, 78. Extrait d'une lettre de M. Brugnatelli sur les fulminations. Remarques sur cet objet, 331, 332. Suite de l'extrait des annales de chimie de von-Crell, année 1797, XXVIII, 76, 205. Rapport sur les moyens de désinfecter l'air des chambres des malades, XXIX, 99. Extrait des annales de chimie de M. Brugnatelli, tom. 14, 91. Extrait des expériences de M. Guillaume Henry sur le gaz hydrogène carboné, 113. Suite de l'extrait des annales de M. Brugnatelli, 170. Lettre à M. Brugnatelli sur les substances détonantes, 191. Expériences sur les refroidissemens artificiels, 299. Préparation de l'oxide d'antimoine et de mercure noir, XXX, 205. Lettre à M. Kasteleyn sur la non-oxigénabilité de l'acide sulfurique, 207. Note sur la colation des gommés-résines, 210. Suite des extraits de M. Kasteleyn, 200. Addition à la lettre de M. Scherer concernant l'extraction du sucre de la betterave, 299.
- VASSALLI. Expériences sur l'électricité de différens corps, XII, 54.
- VAUQUELIN. Observations sur l'ignition du phosphore



dans le gaz acide muriatique oxigéné, IV, 253. Analyse du tamarin, V, 92. Expérience sur le sperme humain, IX, 64. Examen chimique du foie de raie, X, 193. Observations sur la respiration des insectes et des vers, XII, 275. Expériences sur la dissolubilité du sel marin, XIII, 86. Expériences sur la diminution de volume et la rupture des vaisseaux qui ont lieu pendant la cristallisation des dissolutions salines, XIV, 286. Analyse du salsola soda de *Linnaeus*, XVIII, 65. Observations sur une maladie des arbres qui attaque spécialement l'orme, analogue à un ulcère, XXI, 39. Analyse du péridot, 96. Nouvelles méthodes d'analyser les fers et aciers, XXII, 3. Mémoire sur les grenats blancs ou leucite des volcans, 127. Analyse comparative des hyacinthes de Ceylan et d'Espailly, 179. Mémoire sur la nature de l'alun du commerce, sur l'existence de la potasse dans ce sel, 258. Mémoire sur le chrome. Nouvelle substance métallique contenue dans le plomb rouge de Sibérie, XXV, 21. Second mémoire sur ce métal, 194. Analyse de la chrysolite des joailliers ou du commerce, XXVI, 128. Analyse de l'aigue-marine ou bénil. Découverte d'une terre nouvelle dans cette pierre, 155. Notice sur la terre du Bénil, 170. Analyse de l'émeraude du Pérou, 259. Analyse du rubis spinelle, XXVII, 3. Analyse du laiton, précédée de quelques réflexions sur la précipitation des métaux les uns par les autres de leurs dissolutions, XXVIII, 40. Notice sur une matière végétale qui se trouve sur l'épiderme du *robinia viscosa*, 223. Expériences sur

- les excréments des poules, comparés à la nourriture qu'elles prennent, et réflexions sur la formation de la coquille de l'œuf, XXIX, 3. Sur quelques propriétés de la strontiane et de la baryte, 270. Réflexions sur l'analyse des pierres, et résultats de plusieurs de ces analyses, XXX, 66. Manuel de l'essayeur, 303.
- VAUQUELIN et BOUVIER.** Distillation de l'oxide noir de manganèse avec l'acide sulfurique, VII, 287.
- VAUQUELIN et HUMBOLDT.** Notice sur la cause et les effets de la dissolubilité du gaz nitreux dans la solution du sulfate de fer, XXVIII, 181.
- VAUQUELIN et TRUSSON.** Combustion des végétaux. Fabrication du salin, de la cendre gravelée, etc., XIX, 194.
- VENTENAT.** Tableau du règne végétal, selon la méthode de Jussieu, XXX, 249.
- VENTURI (J. B.).** Expériences sur la section que des cylindres de camphre éprouvent à la surface de l'eau, XXI, 262, 272. Traduction du rapport de don Fernandez sur le bois paraguayen, XXIII, 320. Notice sur les essais d'histoire naturelle et de chimie de Léonard de Vinci, XXIV, 150.
- VINCI (Léonard de).** Essais sur l'histoire naturelle et la chimie, XXIV, 150.
- VOGEL.** Moyen d'amalgamer le fer au mercure, VI, 39.
- VOGLEN.** Essai sur la teinture du fil et du coton avec la garance, IV, 109.
- VOGLER.** Moyen de fixer la couleur du bois de fer-

- RAMBOUC sur le linge et le coton, VI, 17. Moyen de faire de l'encre ayant l'odeur de rose, 41. Moyen de teindre en noir la laine et le coton, 43. Essai sur le kermès, XI, 327. Expériences sur la décoloration de l'acide tartareux, XII, 222. Essais tinctoriaux avec le bois de prunier de damas, XIX, 371. Continuation de ses essais tinctoriaux, XX, 386, 387, XXVI, 291. Sur la matière colorante du daucus corota, 293.
- VOLKMAR. Observation sur l'affinage du fer, XXIV, 172.
- VOLTA. Expérience sur l'électricité dite animale, XXIII, 276. Lettre au cit. Green sur le galvanisme, XXIX, 91.
- VON BRUCKMAN. Sur les pierres gemmes, XXV, 192.
- VON CRELL. Lettre au cit. van Mons sur la pierre de miel et le carbone retiré du phosphore, XXIII, 325.
- VON HAUCH. Expériences sur le passage de l'eau en vapeurs à travers des tubes rougis, XXVI, 317.
- VON WASSERBERG. Observations sur l'augmentation de poids que le plomb acquiert par sa calcination, XXVII, 91.
- VOÛLE. Observations sur le bois de Brésil, XII, 221.

## W.

- W**AFFLERBERG. Traité chimique du soufre, IV, 236.
- W**ALKER (Richard). Expériences sur la production du froid artificiel, IV, 94. Différentes méthodes pour produire un froid artificiel, XXIII, 144.
- W**AIT. Analyse de la garance de Zélande, IV, 104. Description de la mine où l'on trouve le carbonate de baryte d'Anglezurk, XI, 321.
- W**edgwood. Séparation du cobalt de différentes mines, X, 108. Examen d'un sable de la nouvelle Hollande, XII, 58.
- W**EINGARTNER. Essais pour retirer du phosphore des os, IV, 213.
- W**ELTER. Son procédé pour découvrir les plus petites quantités d'acide carbonique, III, 68. Notice sur quelques matières particulières trouvées dans les substances animales, traitées par l'acide nitrique, XXIX, 301.
- W**ENZEL. Expériences sur le cobalt, XXVIII, 101.
- W**ESTRA. Dissertation sur l'antimoine, XXX, 209. Expériences sur le quinquina et sur les substances astringentes végétales, 210.
- W**ESTRING. Expériences sur la propriété tinctoriale de plusieurs espèces de lichens, XII, 240, XV, 267, XVII, 67.
- W**ESTRUMB. Analyse du prétendu quartz cubique ou

- borate magnésio-calcaire , II , 101. Expériences sur la magnésie , 118. Ses expériences pour convertir en acide acéteux plusieurs acides végétaux , IV , 164. Opuscules physico-chimiques , 291. Moyen de décomposer le sel marin , VI , 21. Expériences sur le calcul de la vessie , 26. Expérience sur un nouveau fossile , 27. Expériences sur la purification des sels et acides végétaux , 29. Expériences sur la combustion de différens corps dans l'acide muriatique oxigéné , 240. Analyse des deux substances médicinales que vend M. Molitor , X , 208. Analyse de plusieurs sortes d'adularia , XI , 214. Observations sur les oxides métalliques , 219. Analyse de l'adularia pini blanche transparente , XII , 57. Analyse de la terre de Marmarosch , 222.
- WIGLEB. Analyse d'une espèce de grenat vert , I , 231. Analyse d'une pierre hydrophane , VI , 26. Analyse d'un bitume rouge , 37. Analyse d'un charbon de terre incombustible , XI , 209 , XII , 56. Apperçu rapide sur l'histoire et l'emploi de la poudre à canon , XVI , 322. Observations sur les parties constituantes de la terre verte de Prague , XX , 383. Analyse du bol d'Arménie , 585. Démonstration de la doctrine épurée de Stahl , XXVI , 297. Détermination exacte du poids que le plomb acquiert par sa transformation en minium , XXVII , 90. Examen chimique de la craie noire de Barenth , XXX , 13.
- WIDENMANN. Essai de l'amalgame de Born , sur le cobalt noir de la mine de sobix , XI , 324.
- WILLIET et NOWEL. Expériences sur le platine , IX , 219.

430 TABLE DES AUTEURS.

WILSON. Observations sur le coton, IV, 160.

WINTROP-SALTONSTALL. Dissertation inaugurale sur l'histoire chimique et médicale du septon (de l'azote), XXII, 96.

WITHERING. Analyse chimique de l'eau de Caldas, XXV, 180.

WOODMAN. Inflammation spontanée, XXIII, 142.

WURZER. Méthode plus facile de dégager le gaz oxygène, XXV, 187. Lettre au cit. van Mons sur un dégagement extraordinaire de gaz azote, XXVII, 221. Prétendue conversion de l'eau en gaz azote, XXIX, 226. Emploi économique de l'acide nitrique, XXX, 213.

Z.

ZOBEEL. Nouvelle méthode de préparer l'acide tartareux, XXVI, 300.

**T A B L E .**

**DÈS**

**ANNALES DE CHIMIE.**

**IMPRIMERIE DE H. L. PERRONNEAU.**



---

# TABLE GÉNÉRALE

RAISONNÉE

DES MATIÈRES

Contenues dans les volumes XXXI et suivans,  
jusqu'à LX, inclusivement,

DES

ANNALES DE CHIMIE;

SUIVIE

D'UNE TABLE ALPHABÉTIQUE

DES

AUTEURS QUI Y SONT CITÉS.



PARIS,

BERNARD, QUAI DES AUGUSTINS, N<sup>o</sup>. 25.

---

1807.

On trouve chez le même Libraire la  
Table des tomes I à ~~XXX~~ des Annales  
de Chimie.

Prix, pour Paris, 6 fr.

---

# TABLE GÉNÉRALE

## RAISONNÉE

DES matières contenues dans les volumes  
XXXI et suivans, jusqu'à LX inclusivement  
des Annales de Chimie.

*Nota. Les chiffres romains désignent les volumes , et  
les chiffres arabes désignent les pages.*

---

### A.

**ABSINTHE.** Description de cette plante, XXXIV, 46.

**ACANTHONITE.** Pierre nouvelle envoyée de Norvège par M. Abilgaard, XXXII, 193.

**ACÉTATE de cérium.** Ses caractères, L, 266.

— de cuivre. Son analyse, XXXII, 35. Produits de sa distillation, 36. Manière dont il précipite l'or de sa dissolution mercurielle, 52.

— au minimum d'acide ou vert-de-gris. Son analyse, 37 et suiv. Est décomposé par l'eau bouillante, 39.

— de fer. Impossibilité de l'obtenir vert à l'état solide, XXXV, 40.

— de potasse. Les expériences de M. Dabit semblent prouver que l'acide qu'il contient y est à l'état d'acide acéteux, XXXVIII, 71, 72.

**ACÉTATES.** Donnent de l'ammoniaque et de l'acide prussique par la distillation, selon Proust, LVIII,

6 TABLE GÉNÉRALE

190. Tromsdorff n'a pas obtenu le même résultat, 192, 193.

**ACÉTIFICATION.** Due à la décomposition d'un mucilage, XXXI, 306, 325. Circonstances qui provoquent celle des composés végétaux, XXXV, 182 et suiv. Théorie de ce phénomène chimique, selon Saussure, L, 233.

**ACÉTURS de chaux.** Ne donne point d'acide prussique par la distillation, XLII, 233. Propriétés de son résidu, 248.

— de cuivre. Sa formation, XLII, 242.

— de fer. Dissous, passe très-promptement au maximum d'oxide, XLII, 241.

— de mercure. Varie par les degrés d'oxidation de sa base, XLII, 237. Produits de sa distillation, 252.

— de plomb. Sa préparation dans les arts, XXXIII, 256. Est un excellent réactif pour indiquer la présence de l'acide malique dans les végétaux, XXXV, 155. Distillé avec du sulfate de cuivre donne de l'acideacétique, XXXVII, 111. Est employé comme mordant dans la teinture des toiles, 269. Instrumens nécessaires à sa fabrication, 272. Procédé pour le préparer, 273, 274 et suiv. Décomposé par le zinc forme un alliage, XLI, 330. N'est point décomposé par l'eau pure, XLII, 240. Donne, par la distillation, une liqueur éthérée, 249. Propriétés du résidu, 251. Sa décomposition par le zinc, XLV, 83. N'altère pas les huiles volatiles, XLVII, 47, 48. N'est pas le meilleur réactif à employer pour reconnoître l'acide phosphorique, LV, 172. Est préféré sans raison au nitrate de la même base pour la préparation du phosphore, 174.

- de potasse. Donne pour résidu de sa distillation du prussiate de potasse, XLII, 231, 232. Cause de ce résultat, suivant Proust, 233. Traité avec l'oxide d'arsenic donne un produit volatil, 234. Laisse des résidus pyrophoriques; cause de ce phénomène, 235.
- de soude distillé, donne un résidu pyrophorique, XLII, 235.

- de zinc. Produits de sa distillation, XLII, 251.
- alcalins. Produits de leur distillation, XLII, 248.

ACÉTITES. Leur identité avec les acétates des mêmes bases, XLI, 267. et suiv.

ACIDE acéteux. Existe dans les sèves des végétaux, XXXI, 20 et suiv. Est un des produits de la décomposition de l'urée, XXXII, 98, 101, 144. Altération qu'il éprouve par la macération avec les fruits, XXXV, 66. Son emploi dans les arts, 130. Est obtenu de la fermentation des grains, dans le Nord, *ibid.* Causes multipliées de sa formation, 179, 182, XXXVI, 28. Existe dans l'urine, 267. Moyen de l'en extraire, 269, 270. Les chimistes l'ont tantôt distingué et tantôt confondu avec l'acide acétique, XXXVIII, 66. Ne passe à l'état d'acide acétique qu'en se décarbonisant, selon M. Chaptal, 69; et, suivant M. Dabit, en acquérant une plus grande proportion d'oxygène, 70. De quelle manière l'oxygène le convertit en acide acétique, 74. Existe dans les eaux sures des amandonniers, 251, 260. N'acquiert point une nouvelle quantité d'oxygène lorsqu'on le soumet à l'action des acides nitrique et muriatique oxygéné, XLI, 267, 268. M. Darracq conclut, d'après les expériences, qu'il n'est pas plus carboné que l'acide acétique, 269, 275. Ne diffère de l'acide

acétique que par une plus grande proportion d'eau et par une matière extractive, 277. Thenard a constaté son existence dans la sueur, LIX, 267, 269; dans l'urine, 270, 273. Tient le phosphate de chaux en dissolution dans l'urine, 276. Est également contenu dans le lait, 281. Notice sur sa formation dans les mauvaises digestions, LX, 280. Expériences qui constatent cette formation, 281 et suiv.

ACIDE acétique. Obtenu par la distillation du verdet, XXXII, 36. Ne dissout pas plus facilement le cuivre que le vinaigre simple, 40. Nouveau procédé de M. Badollier pour le préparer, XXXVII, 111. Opinions des chimistes sur sa différence d'avec l'acide acéteux, XXXVIII, 66, XLI, 264. Contient moins de carbone que l'acide acéteux, selon Chaptal, XXXVIII, 69. Les expériences de M. Dabit semblent prouver que ces deux acides diffèrent à raison des différentes portions d'oxygène, 70 et suiv. Détruit les miasmes putrides, XXXIX, 87. Observations sur les acides acétique et acéteux, XLI, 264. Ne contient point une plus grande quantité d'oxygène que l'acide acéteux, suivant M. Darracq, 268. Celui obtenu par la rectification du muriate calcare est plus agréable que celui qui est distillé, 279. Opinion de Fourcroy sur cet acide, XLII, 245. Procédé de M. Kruger pour sa préparation, XLIX, 67. Rapport d'un mémoire sur l'acide acétique, LIV, 145. Obtenu par le procédé de M. Badollier, 146. Moyen employé par M. Dubuc pour le débarrasser des acides sulfureux et sulfurique qui y sont contenus, 148. Les conclusions que M. Dubuc a tirées sur la nature de cet acide ne sont pas justes, 151, 152. MM. Boullay et

Laplanche ont observé un dégagement d'acide carbonique dans la préparation de cet acide, 152. Ne peut point former d'éther sans l'entremise d'un acide minéral, LVII, 94. Son acidité n'est point en raison directe de sa pesanteur spécifique, 95. Procédé recommandé par la pharmacopée batave pour sa préparation, 202. Proust prétend que l'azote est un de ses principes constituans, LVIII, 190. Expériences de Tromsdorff pour chercher la vérité de cette assertion, *ibid.* et suiv. Elémens qui composent cet acide, suivant ce dernier chimiste, 194. On peut l'obtenir pur par la décomposition de l'acide gallique, LX, 177. Se trouve très-répandu dans les substances végétales et animales, 181, 182.

— anniotique. Contenu dans les eaux de l'amnios de vache, XXXIII, 279. Ses propriétés, *ibid.* et suiv.

— arsénieux. Ses propriétés délétères, XLII, 162 et suiv. Moyens qui peuvent neutraliser ses effets ou les diminuer, 165; 166.

— arsénique. Son action sur le phosphate de chaux, XXXII, 240. Proportion de ses principes constituans, XLV, 53, L, 123.

— benzoïque. Existe dans l'urine de l'homme, et sur-tout dans celle des enfans, XXXI, 62. Se trouve dans l'urée, XXXII, 9, 101. A été trouvé par Proust dans le sang, dans le jaune et le blanc de l'œuf, dans la soie, etc., etc., XXXVI, 272. Se trouve toujours uni avec la substance jaune de Welter, 273. Mis dans l'eau, a des tournoiemens semblables à ceux du camphre, XL, 12. Ces mouvemens sont moins sensibles sur le mercure, *ibid.* Existe dans l'ambre gris, XLVII, 75. Peut être formé

de toutes pièces, LV, 307. Est contenu le plus fréquemment dans les urines des enfans, LIX, 270. Preuves qu'il n'est point un des matériaux constants de l'urine, 276.

- bezoardique. Voy. — urique.
- boracique. Est préférable au borax pour rendre la crème de tartre soluble, XXXIII, 240. Expériences de Crell sur sa décomposition par l'acide muriatique oxygéné, XXXV, 202. Renferme une substance carbonneuse, 219. Acide boracique des lagoni du Volterano, XLVIII, 103. Son utilité pour l'analyse des pierres qui contiennent de l'alcali fixe, LX, 294. Manière d'opérer cette analyse, 265.
- casique. Forme un des principes du café, LVIII, 285. M. Cadet pense qu'il n'est que de l'acide gallique, 286. Procédé au moyen duquel M. Payssé l'a obtenu, LIX, 201, 203, 204. Ses caractères physiques, 204, 206. Son analyse par le feu, 205. Manière dont il se comporte avec les acides minéraux, 207; avec les acides végétaux et les autres agens chimiques, 208, 209. Comparé avec le tannin, *ibid.*; avec l'acide gallique, 210. Proportions dans lesquelles il existe dans le café, *ibid.* Ses attractions chimiques pour les bases métalliques, terreuses et alcalines, 219, 220. Peut servir comme mordant pour plusieurs couleurs, 220. Ses sels sont décomposés par les muriates d'étain et de plomb, 221.
- carbonique. Sa formation dans l'urée, XXXII, 99. Pendant la fermentation du mout, entraîne, en se dégagant, une partie de l'alcool et de l'extractif du vin, XXXVI, 27, 28. Moyen de l'absorber pour éviter l'asphyxie qu'il occasionne quelquefois dans les celliers, 30. Existe en quantité



- assez considérable dans l'urine; est la cause de son écume, 260. Manière dont il est déplacé de ses bases par un acide plus foible, 315. Forme des sels insolubles avec la chaux, la magnésie, la baryte et la strontiane, XXXVII, 173. Se convertit en gaz oxide de carbone par la calcination des carbonates calcaires avec la limaille de fer, XLIII, 118. Cet effet n'a pas lieu avec la limaille de cuivre, 119. Raison de cette différence, 133. Dégagé du carbonate de baryte naturel par les vapeurs d'eau, 286; par l'intermède de l'air, 287. Est décomposé lorsqu'on emploie le gaz hydrogène pour le dégager, 288. Son dégagement de la même base sans le concours de substances humides, 289. Sec, son action sur l'eau, 291. Ne contient pas d'eau combinée, d'après l'opinion de MM. Clément et Desormes, 205. Contient 71.4 d'oxigène et 28.6 de carbone, XXXIX, 42. Mis en contact avec le charbon, se convertit, à une haute température, en gaz oxide de carbone, 51.
- chromique. Séparé de la mine de plomb rouge de Sibérie par la potasse caustique, XXXII, 73. Précipite le plomb en jaune foncé qui passe au rouge à l'air, 318; l'argent en rouge de carmin, XXXIII, 289. Sa conversion en oxide vert, 284. Ses combinaisons avec les bases salifiables, LIII, 224, 225.
  - citrique. Remplace avantageusement le suc de citron, XXXIII, 240. Cristallise en beaux cristaux par un léger excès d'acide sulfurique, XXXIV, 181. Son utilité dans le traitement des maladies vénériennes, 306.
  - cobaltique. Se tire de l'ammoniure de cobalt; ses propriétés, XXXIII, 118 et suiv. Diffère de

l'acide arsenique, 122. N'est que de l'arséniate de cobalt dissous dans un excès d'acide, d'après les expériences de M. Darraçq, XLI, 75.

— fluorique. Dissout le phosphate de chaux, XXXII, 240. Existe dans les topazes. LII, 297, 298. Trouvé dans une dent fossile d'éléphant, LIV, 207, LV, 259, 264. Opinion de Klapproth sur la nature de cet acide, LIV, 208. Existe aussi dans les dents humaines, les défenses du sanglier, et peut-être dans les dents de tous les animaux, LV, 264. Ne paroît point être une modification de l'acide phosphorique, 265. Les expériences de Fourcroy et Vauquelin contredisent celles de Morichini sur la présence de cet acide dans l'économie animale, LVII, 37 et suiv.

— formique. Son identité avec l'acide acétique n'est pas adoptée par M. Suersen, LVI, 250, 251. Diffère de l'acide acétique, LX, 78. Propriétés qui lui appartiennent, 79.

— gallique. Cause de sa propriété astringente, XXXII, 181. Trouvé par M. Such dans la gomme arabique, 319. Difficulté de l'obtenir par la méthode de Proust, XXXIV, 131. Ne produit aucun effet dans l'encre, XXXV, 39. Moyen de l'obtenir à l'état de pureté, XXXIX, 300, 301. Sa destruction par l'oxide d'étain, XLII, 92. Procédé de Richter pour sa préparation, XLIX, 58, LX, 161. Ordre de ses affinités avec le fer, XLIX, 58. Procédé de M. Fiedler pour préparer cet acide, 67. Remarques sur les différentes préparations employées pour l'obtenir, LII, 21. Propriétés de celui obtenu au moyen du procédé de Richter, 32. Manière dont il attaque le fer, LVI, 76. Celui qui existe dans le cachou diffère de celui que donne la noix de

- galles, 205. Faits pour servir à son histoire, LX, 256. Travaux de Bartholdi sur cet acide, 158. Examen des divers procédés des chimistes pour son extraction de la noix de galles, 159 et suiv. Tentatives pour purifier celui obtenu par le procédé de Schæele, 162, 163. Ne peut être que difficilement privé de tannin, 164. Caractère de l'acide cristallisé de Schæele, 167. Propriétés de l'acide sublimé de Doyeux; 168. Différences de ces deux acides; 176. Eléments qui le composent, 179.
- kinique. Combiné avec la chaux, forme le sel de quinquina, LIX, 164. Manière de le séparer de cette base, 165. Ses caractères physiques et chimiques, 65. Comparé aux autres acides végétaux; 166. Est un acide nouveau, 167.
  - jauné. Obtenu par Fourcroy et Vauquelin en traitant les matières animales par l'acide nitrique, LVI, 39. Ses propriétés, 39, 40. Principes qui le constituent, 40.
  - du Honigstein. Caractères et propriétés qu'il présente, XXXVI, 209, 210. A beaucoup d'analogie avec l'acide oxalique, 212. Propriétés qui peuvent l'en faire distinguer, 212, 214. Semble être un acide *nu generis*, d'après les expériences de Klapproth, XXXVII, 88. Propriétés qui le distinguent des autres acides végétaux, selon le même chimiste, XLIV, 240. Ses affinités, sa nature, 242.
  - hydrothionique. Nom donné par Tromsdorff au gaz hydrogène sulfuré, XXXII, 321.
  - lactique. Etat de nos connoissances sur cet acide, L, 272. Procédé de Schæele pour l'obtenir, 288. Les expériences de Bouillon - Lagrange sur cet acide prouvent qu'il est composé d'acide acétique et de plusieurs autres substances, 289 et suiv.

- lithique. *Voy.* — urique.
- malique. Moyen de l'extraire de la joubarbe, XXXIV, 127; et de plusieurs plantes grasses du genre *sedum*, XXXV, 153. Existe dans le vin, mais toujours mêlé d'un peu d'acide citrique, XXXVIII, 6. Se trouve constamment dans les eaux-de-vie de bière, de cidre, de poiré, etc., 7, 8. Altère le goût de ces liqueurs, 8. Prédomine dans les vins foibles, 9, 12. Paroît se former dans la plupart des fermentations végétales. L, 322, 323. Sa présence dans les substances animales nouvellement constatée par Fourcroy et Vauquelin, LVI, 44, 45.
- mellitique. *Voy.* Acide du Honigstein.
- molybdique dissous dans l'acide sulfurique concentré et soumis à l'action de la pile de Volta, phénomènes qui ont lieu, LVIII, 62.
- moroxilique. Découvert par Klaproth dans une substance saline trouvée sous l'écorce du murier blanc, XLIX, 36. Ses propriétés, 38, 39.
- muriatique. Son action sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 67 et suiv. Opinion de Girtaner sur la base inconnue de cet acide, XXXIV, 309. Son action sur les sulfures métalliques, XXXVII, 61, 64. A plus de dispositions à se combiner avec les métaux très-oxidés que l'acide nitrique et l'acide sulfurique, XXXVIII, 123. Explication de cette propriété, *ibid.* et suiv. Efficacité de sa fumigation pour désinfecter l'air, XXXIX, 76, 77. Sa préparation, 310. Formule pour déterminer la densité de l'acide sec contenu dans le liquide, 313. Tables des pesanteurs spécifiques de différens mélanges de cet acide et d'eau pure à la température de 18 degrés, 317. N'est

point oxygéné dans les muriates d'étain et de mercure au maximum d'oxidation, XLII, 269. Série d'expériences sur sa décomposition, XLIII, 306. Son expansibilité l'emporte sur celle de l'acide nitrique, XLV, 295. Ne se combine pas avec l'oxygène lorsque celui-ci est dans l'état élastique, XLIX, 12. Son action sur le platine brut; matières qu'il enlève à ce métal, 190. Son action sur le cerium, L, 261, LIV, 38, 52. Sa décomposition annoncée par M. Fabroni à l'Institut national, LIV, 332. M. Pacchiani, qui a opéré cette décomposition par la pile de Volta, pense que cet acide est un oxide d'hydrogène, LV, 15, 17. Sa formation de toutes pièces, LVI, 116. Expériences faites par la société galvanique pour constater cette décomposition, 152. Ces expériences n'ont point eu le même résultat que celles de M. Pacchiani, 157, 159, 160. Moyens employés par MM. Cioni et Petri pour déterminer les proportions de ses élémens, 275. Son pouvoir dispersif de la lumière, LIX, 235. Expériences de M. Sylvester sur sa formation dans l'eau par l'action galvanique, LX, 314. M. Pfaff a répété les expériences de Pacchiani, et n'a jamais pu obtenir cet acide, 315. Ces mêmes expériences, répétées par M. Alemani, ont eu le même succès que celles de Pacchiani, 323, 327, 329.

— oxygéné. Manière dont il agit sur l'urée, XXXII, 120 et suiv.; sur l'alcool et l'éther, XXXIV, 145 et suiv. Employé pour éprouver les couleurs, LII, 264. Accélère prodigieusement la germination des plantes, LV, 309, 310. Extemporéné, XLVI, 120, XLVIII, 32, 34.

— nitrique. Produit par la collision du sucre, XXXI, 14. Précipite l'urée en cristaux lamelleux rayonnés,

XXX, 108. Son action sur les substances animales, en dégage du gaz azoté, de l'acide carbonique et de l'acide prussique, 116, 117. Son utilité dans la préparation du cinabre, 326. N'a point d'action sur la mine de platine, ainsi que l'avoient cru Margraaf et Lewis, XXXVIII, 158, 159. Proportions dans lesquelles il entre pour la composition de l'acide nitro-muriatique, 232 et suiv. A la propriété de désinfecter l'air vicié par des miasmes putrides, XXXIX, 79. Employé en fumigations sur plusieurs vaisseaux anglais, arrêta les effets d'une fièvre contagieuse, 79, 80. Son emploi de cette manière a cependant des inconvéniens, 80; Voy. Fumigations. Essai sur l'empoisonnement par cet acide, XLIV, 3. Introduit dans le canal alimentaire, se combine aussitôt avec le tissu de ce canal, 4. Moyens de suspendre les effets de l'empoisonnement, 10. Signes qui annoncent cet empoisonnement, 11. Ses différentes terminaisons, 11, 12. Son action sur le sublimé corrosif et le muriate de mercure doux, 126. Manière dont il agit sur le platine brut, XLIX, 190, 193; sur le cérium, 260, LIV, 51. Dissout le nickel avec facilité, LIII, 167. Son action sur l'indigo et les substances animales donne lieu à la formation d'une substance inflammable et détonante, qu'on n'avoit point encore observée, LV, 305, LVI, 49. Influence qu'il exerce sur la végétation, LV, 311. Son action sur plusieurs bitumes et charbons détermine la formation d'une substance tannante, LVII, 116 et suiv. Développe la même substance en agissant sur les résines et sur quelques autres matières végétales, LVIII, 233 et suiv. Rôle qu'il joue dans la fabrication de l'acide sulfurique, LIX, 355.

— nitrique

- nitreux. Précipite en cristaux l'urée de l'extrait d'urine, XXXII, 85, 89. Proportion de ses principes, LIX, 307.
- nitro-muriatique. Reprend l'oxigène à l'or précipité par les oxides de cuivre et l'hydrate, XXXII, 52. Son action sur la mine de platine et le platine brut, XXXVIII, 160, 165, XLIX, 196; 204. Composé de trois parties d'acide muriatique et d'une d'acide nitrique, dissout le mieux le platine, XXXVIII, 235. Composé avec l'acide nitrique et le muriate de sonde, est préférable à celui formé d'acides purs pour la dissolution du platine, 244, 245. Est le véritable dissolvant du palladium, XLVII, 161. Son action sur le cerite, LIV, 32.
- oxalique. Son action sur le phosphate de chaux, XXXII, 241. Son utilité dans la cure des maladies vénériennes, XXXIV, 306. Sa formation spontanée par la réaction de l'acide sulfurique sur l'alcool, XXXV, 200. Est de tous les acides végétaux naturels celui qui contient le plus d'oxigène, XXXVI, 212. Note sur ses propriétés, XL, 68. N'est point un réactif propre à faire reconnoître la présence de la chaux, selon Brugnatelli, 68. Expériences qui détruisent cette assertion, 69. Précipite la baryte, *ib.*
- phosphorique. Procédé pour l'extraire des os, XXXII, 230, 232. Sa décomposition par le zinc, XXXIV, 276. Sa préparation, XXXIX, 299. Obtenu cristallisé par M. Steinacher, XLVII, 100. Extrait d'un Mémoire sur sa cristallisation, L, 314. Conditions qui la favorisent, 317. Réclamation de M. Steinacher au sujet de la cristallisation de cet acide, LIII, 83. Réactifs qui font reconnoître sa présence, LV, 172. Sa préparation par le nitrate de baryte et le phosphate de soude, 176.

- phosphoreux. Son action sur les oxides et les sels de mercure, LIV, 118, 120. Danger de traiter, par cet acide, le nitrate de soude fondu, XL, 182.
- prussique. Produits de la distillation de l'urée, XXXII, 93, 113, 114. Procédé pour l'obtenir pur, XXXIX, 301. Expériences qui démontrent qu'il existe tout formé dans quelques substances végétales, XLV, 206. Son odeur a une analogie frappante avec celle de plusieurs matières végétales, 206. Ne paroît pas être dans ces substances dans le même état que celui où il se trouve dans la lessive du sang, 209. Doit être compté parmi les principes immédiats des végétaux, 212. Ne contient point d'oxigène, suivant les expériences de Berthollet, XLVI, 156, 157. M. Bucholz pense que l'odeur d'amandes amères n'est pas un caractère certain pour la présence de cet acide, LI, 165, 166. Ses propriétés délétères, 180. Proportions les plus convenables de sang et d'alcali pour obtenir une grande quantité de cet acide, 185. Les proportions de ces trois élémens sont inconnues, LX, 246. N'a que très-peu des propriétés générales des acides, *ibid.* Caractères qui lui sont propres, 247.
- pyro-ligneux,
- pyro-muqueux,
- pyro-tartareux. Caractères distinctifs qu'on leur avoit attribués, XXXV, 162, 164, 167. Premier aperçu de leur nature acéteuse dans l'analyse du liège, 169. Dépouillés de leur huile empyreumatique forment des sels semblables aux acétates des mêmes bases, 171 et suiv. Composition artificielle des mêmes acides, 175 et suiv. L'acide pyro-tar-



tareux n'est point de la même nature que les acides acétique et tartareux, LX, 79.

— sébacique. Procédés pour l'obtenir de l'axonge de porc, XXXIX, 194. Ses propriétés; la plupart différent de celles qu'on lui a reconnues jusqu'à présent, 195, 196. Inconvéniens des procédés employés par Crell pour obtenir cet acide, 199, 200. N'est pas un acide particulier, selon Berzelius, LVIII, 99. Paroit être de la même nature que l'acide benzoïque, *ibid.*

— succinique. Observations sur la possibilité d'en recueillir une certaine quantité pendant la fabrication du vernis au karabé, XLIX, 40.

— sulfurique. Son action sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 76; sur l'uréc, 105 et suiv.; sur le phosphate de chaux, 234. Proportion de ses principes, 266, XL, 167, LVIII, 122, 126. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 97. Epreuve une décomposition partielle dans la préparation de l'éther, 300, 320. Moyen de l'obtenir des résidus de l'éther, XXXV, 42. Sa fabrication en France, 127. Son action sur la pyrite martiale, XXXVII, 59, 61; sur la chaux et sur la baryte, 173 et suiv. Précipite l'oxide de plomb de toutes ses dissolutions, 174. Procédé pour l'obtenir pur, XXXIX, 297. Affoibli, enlève à froid les taches de rouille, sans détériorer les toiles, XL, 137. Les proportions de ses principes données par Chevenix se rapprochent de celles indiquées par Thenard, 166, 167, 168. A une action assez marquée sur le colombium, XLII, 154, XLIV, 16. M. Dabit pense que cet acide éprouve une soustraction d'oxigène insuffisante pour le convertir en acide sulfureux, pendant la formation de l'éther,

- XLIII, 101, 102. Propriété du sel cristallisable qu'il forme avec la chaux dans cet état intermédiaire, 106. Son action sur la gomme kino, XLVI, 325; sur le platine brut, XLIX, 194; sur la pierre de Lacelle, 288; sur le cérium, L, 150, LIV, 49. Ses effets sur la végétation, LV, 310. Le degré d'oxigénéation qu'il acquiert au moyen de la pile de Volta le rend susceptible de dissoudre l'or, LVIII, 60. Théorie de sa fabrication, LIX, 329 et suiv. Son action sur le camphre détermine la formation d'une matière analogue au tannin, LX, 5, 9.
- sulfureux. Manière dont il se comporte avec le sirop de violettes précédemment rougi par quelques acides, LX, 254 et suiv.
- urique. Forme le sable rouge de l'urine, XXXI, 67. Mis en contact avec les acides nitrique et muriatique oxigéné, se change en acide oxalique, XXXII, 183, 184. Sa couleur de bois et ses autres caractères physiques et chimiques, 216, 217. Entre dans la composition d'un grand nombre de calculs urinaires, 217. Forme les dépôts critiques de l'urine, *ibid.* Moyens de l'extraire de l'urine et de le séparer de l'acide rosacé de Proust, XXXVI, 267. Se trouve dans les excréments d'oiseaux et dans le guano, LVI, 264. *Voy.* Guano.
- tartareux. Ses combinaisons pharmaceutiques, XXXIII, 264. Son extraction du tartre crud par l'acide sulfurique et la craie, XXXIV, 177. Son affinité pour les alcalis, XXXVII, 161. Forme des sels triples avec des substances alcalines et terreuses, XXXVIII, 30, XL, 38; alcalines et métalliques, XXXVIII, 35, XLI, 43. Ordre

d'attraction de ces bases pour cet acide, XXXVIII, 34, XLI, 43. Rend le fer soluble dans les dissolutions alcalines, XLIV, 131. Vices de sa terminaison en *eux*, 220. Existe à l'état libre dans le suc de verjus, LVI, 283, 284. *Voy.* Vinification et Raisin.

— universel. Admis sans fondement par M. Tessier, LII, 105, 106.

— volatil. Retiré par Crell de l'acide boracique ; ses propriétés, XXXV, 221.

— zoonique. Propriétés que lui a reconnues Berthollat, XLIII, 176. N'est que de l'acide acéteux combiné avec une matière animale, 178, 181.

**ACIDES.** Leur action sur le verre, XXXII, 328.

Leur utilité en médecine, XXXIII, 240. Manière dont ils agissent sur les sulfures métalliques, XXXVII, 58.

— fumans. Hypothèse de M. Winterl sur leur nature, L, 179.

— minéraux. Opèrent la conversion des composés végétaux en acide acéteux, XXXV, 182. Décomposent celui-ci, 183.

— végétaux substitués au vinaigre ; leur inconvénient, XXXVII, 124.

**ACIDITÉ.** Opinion de M. Winterl sur son principe, L, 175.

**ACIER.** Phénomènes qui résultent de son choc contre les corps durs, XLVI, 273.

— naturel. Est un alliage de fer pur avec le manganèse, combiné avec le carbone, XXXVI, 64, 68. A quoi celui d'Allemagne doit ses qualités, 67.

— du département de la Moselle, contient du phosphore, XXXVI, 63.

**ACIERS** fondus de diverses qualités. Méthode de

- M. Muschetz pour leur fabrication, **XLI**, 178. Doivent leur fusibilité à une plus grande proportion de carbone, 179. Acquièrent de la solidité par une nouvelle cémentation, 185.
- ACIÉRATION.** Avantages que présentent les provinces de Berry et du comté de Foix pour l'établissement de ce genre de fabrique, **XXXV**, 125.
- ACROSTICHUM.** Description de deux nouvelles fougères qui se rapportent à ce genre, **LIII**, 332.
- ACTINOTE** grise. Lieux où elle se trouve dans les Alpes, **LII**, 153.
- ADHÉSION** ou attraction de superficie. Diffère de l'affinité de composition, selon le Dr. Carradori, **XXXIV**, 195. Note de Guyton à ce sujet, 199. Démontrée par l'expansion des fluides huileux à la surface de l'eau, **XXXV**, 87. A son point de saturation comme l'attraction chimique, 88.
- ADIPO-CIRE.** Ses propriétés physiques, **XLVI**, 87. Température à laquelle elle se fond; note à ce sujet, 87, 88. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 89.
- AÉROLITHE.** Voy. Pierres météoriques.
- AFFINITÉ** complexe. Explication de Bergmann sur la manière dont elle s'opère, **XXXVII**, 169, 170. Autre explication de Berthollet, 171. Causes qui la modifient, 171 et suiv. En quoi elle diffère de l'affinité élective, 181. Influence des proportions sur cette affinité, **XXXVIII**, 3 et suiv. Modification qu'elle éprouve dans les dissolutions métalliques mêlées avec d'autres sels, 131.
- élective des corps. Causes qui la modifient, **XXXVI**, 303, 305, 307, 311, 312, 314, et suiv. Ne peut être exactement déterminée, suivant Berthollet, par la comparaison des capacités de

- saturation, XXXVII, 151 et suiv. Sa dénomination n'est pas exacte, 244, 245.
- hygroscopique. M. Deluc la distingue de l'affinité chimique; XLIX, 88, LII, 294 et suiv.
- résultante. Sa définition, XXXVII, 230. En quoi elle diffère de l'affinité complexe, 237.
- AFFINITÉS** quiescentes et divellentes. Leur théorie n'est point déduite de faits d'un ordre supérieur, et son application peut produire beaucoup d'erreurs, XXXVIII, 25, 26.
- AGARIC.** Propriétés physiques de l'agaric blanc, LI, 75. Son infusion à froid; décoction, 76. Matériaux que les divers agens chimiques ont démontrés dans les décoctions, 77, 78. Sa distillation, 80. Combustion, 82. Action des acides, 82, 83. Traitement par l'alcool et les alcalis, 85. Caractères physiques de l'agaric de chêne, 89, 90. Sa préparation, 90, 91. Actions des différens agens chimiques sur cette dernière espèce, 92 et suiv. Rapprochement des deux analyses, 95.
- AGUSTINE.** Terre nouvellement découverte par M. Trommsdorf, dans le béril de Georgien-Stadt; ses caractères distinctifs, XXXIV, 133. Doit sa dénomination à la propriété de former des sels sans saveur, 135. Les expériences de M. Vauquelin prouvent que cette terre n'est qu'un phosphate de chaux, XLVIII, 136, 137.
- AIR.** Analyse de celui qui a été recueilli par Gay-Lussac à la hauteur de 6636 mètres, LII, 90, 92. Sa composition est identiquement la même que celle de l'air atmosphérique ordinaire, 92. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Est très-sec dans les régions où se forment les nuages et la pluie, 279. La quantité de gaz hydrogène qu'il

contient est inférieure à 0,003, LIII, 247. Proportions des deux gaz qui le forment évaluées par Humboldt et Gay-Lussac, 251.

— comprimé. Accélère la germination des graines, prolonge la vie des animaux, XXXVII, 224.

— atmosphérique. Voy. Gaz atmosphérique.

— d'une citerne à l'huile. Accidens arrivés à ceux qui l'ont respiré, LVI, 49. Phénomènes que présente la citerne, 51. Analyse des deux couches qui forment ces gaz, 52, 54. L'azote est le principe délétère contenu dans l'air de la citerne, 55, 57. Moyens proposés pour empêcher ses effets dangereux, 55, 56.

— contagieux des marais. Insuffisance des moyens eudiométriques pour en démontrer l'insalubrité, XXXIII, 165.

— putride. Ne contient pas d'ammoniaque libre, XXXIX, 84. N'est point décomposé par les vapeurs odorantes ou aromatiques, 85. Moyens de le désinfecter, 79, 80, 89.

— vital. N'est pas le principe de l'acidité, selon M. Winterl, L, 179.

ALIGUILLE de déclinaison. Perd son horizontalité à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 134.

Voy. Voyage aréostatique de Robertson.

ALAMBIC propre à donner, par la même distillation, de l'eau-de-vie et de l'alcool. Sa description, XXXI, 123. Vices de la construction de cet appareil, XXXVII, 16. Moyens de le perfectionner, 19 et suiv.

— à la moderne. Sa description, LI, 103. Perfectionnement que M. Descroizilles a successivement donné à la forme et aux dispositions de cet instrument, LVI, 180, 181.

**ALBUMEN.** Employé pour la clarification des vins, LII, 181. Avantages qu'il présente pour la clarification des vins rouges, 201, 202. *Voy.* Clarification.

**ALBUMINE.** Se trouve dans l'urine, XXXI, 67. Sert de ferment à l'urée, XXXII, 103, 144. Son emploi pour la clarification de certains sucres végétaux n'est pas sans inconvénient, XXXIX, 135. Peut être extraite en assez grande quantité des fleurs de carthame, L, 78. *Voyez* CARTHAME.

**ALCALI-MÈTRE.** Sa description, LX, 23, 24. Liquueur alcali-métrique, 25. Graduation de cet instrument, 26. Dispositions alcali-métriques, 27. Essais alcali-métriques des potasses, 29. Invariabilité et facilité de ces essais, 31. Essais alcali-métriques de sodes, du natrum, des cendres gravelées, des cendres de tabac, etc., 33. Résultats alcali-métriques ordinaires, 34; extraordinaires, 35. Propriétés qu'a cet instrument de pouvoir servir de Bertholli-mètre, 43.

**ALCALI PNEUM.** Nouvellement découvert par M. Hahnemann; ses caractères, XXXVI, 215. N'est que du borax raffiné, d'après les expériences de Klaproth, XXXVII, 112, XXXVIII, 322.

**ALCALIS.** Expériences de M. Darracq sur leur analyse et leur synthèse, XL, 171. Moyen de les reconnoître dans les pierres dans lesquelles ils sont contenus, LX, 294, 295.

— du commerce (Notice sur les), LX, 17. Nécessité d'un procédé d'essai pour éprouver leur pureté, 22. Utilité d'un mode de graduation pour ces substances, 36. Incertitudes des procédés pour leur caustification, 48. Explication de ces causes d'incertitude, 52.

- de Hall, en Saxe. Son analyse, LII, 30. Observations de Chenevix sur cette terre, LIV, 200. Paroît être un sulfate avec excès de base, 201.
- ALI-ZARI. Plante rubiacée employée en Grèce pour la teinture de coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 198. Lieux où elle vient; sa culture et sa récolte, 200. Causes de sa supériorité sur nos plantes indigènes, 200, 201. Plantes rubiacées qui pourroient peut-être lui être substituées, *ibid.*
- ALUN. On en connoît de deux sortes dans le commerce, LVII, 329.
  - d'Angleterre. Est inférieur aux aluns de Rome et de France, L, 170.
  - calciné. Combiné avec différentes proportions d'eau, sa pesanteur spécifique, XXXI, 129. Chaleur qui s'en dégage, 291 et suiv.
  - de Fraienwalde. Résultat de son analyse, LVII, 95.
  - de Liège. Cause de son infériorité à l'égard des autres espèces, LVII, 332.
  - de Rome. La préférence que les teinturiers lui donnent est basée sur des préjugés, L, 169. Sa cristallisation diffère de celle des autres sortes d'alun, 313. Réflexion sur ses propriétés particulières, LI, 328. Les différences qui le distinguent des autres aluns, ne peuvent être saisies par l'analyse, 330, 331. Rapport fait à l'Institut du Mémoire de MM. Desormes et Clément sur l'alun de Rome, LVII, 327. La poussière blanche qui le recouvre en fait un de ses caractères distinctifs; Manière d'imiter cette poussière, 228. Mémoire sur cet alun comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58. Est celui de tous les aluns qui contient le moins de sulfate de fer, 71.
  - de la Tolfa. Voy. Alun de Rome.



**ALUNS** (analyse comparée de différentes sortes d'),  
L, 154. Contiennent tous à-peu-près la même quantité d'alumine, 158. Terme moyen de la quantité d'acide sulfurique qui est combinée avec l'alumine, 158, 161. La proportion du fer qu'ils contiennent varie dans chaque sorte, 166.

— des diverses fabriques de France comparés à l'alun de Rome, LIX, 63, 64. Proportions d'acide sulfurique qui entre dans leur composition, 64, 65. Quantité d'alumine qu'ils contiennent, 67. Proportion de sulfate de potasse qui est combinée avec chaque espèce d'alun, 68. Leurs propriétés sont altérées par le sulfate de fer qu'ils contiennent, 70. Proportion de ce sel contenu dans chaque espèce d'alun, 71. Celui de Rome a la plus petite quantité de sulfate de fer, *ibid.* Comparaison des effets obtenus en teinture avec les aluns de Rome, de Bouvier, de Liège, de javelle, de Curaudau, 74. Considérés dans l'état ordinaire, leurs effets comparés avec ceux des mêmes aluns purifiés, 77. Comparaison de ces aluns dans l'état ordinaire avec ces mêmes aluns, auxquels on a ajouté des proportions croissantes de sulfate de fer, 79. Les différences qu'on obtient en teinture par les différents aluns, sont dues aux petites quantités de sulfate de fer qu'ils contiennent, 83. Ceux à base d'ammoniacque donnent les mêmes résultats que l'alun de Rome, 84, 85. Rapport sur le Mémoire de MM. Thenard et Roard relatif à l'emploi des aluns composés dans les arts, 90 et suiv.

**ALUNAGE.** Opération préliminaire à la teinture du coton en rouge du Levant, XXXI, 197. Mémoire sur l'alunage, LIII, 184.

**AMADOU.** Sa préparation, LI, 91. Voy. Agaric.

- Procédés suivis par M. Kennedy pour faire l'analyse de plusieurs pierres qui contiennent de la soude et de l'acide muriatique, **XLI**, 225 et suiv. Procédés analytiques indiqués dans le troisième volume du *Traité des Analyses* de Klaproth, **XLIV**, 113, 255. Manière de déterminer la quantité d'arsenic dans une mine quelconque, **L**, 122. Avantages que les minéralogistes peuvent retirer de l'analyse pour la classification des minéraux, 200, 201. Moyen qui peut servir à séparer le phosphate de fer des autres sels du même genre, **L**, 209. Manière de constater la présence de l'oxide de manganèse dans une substance minérale, 250. L'existence de l'acide fluorique prouvée dans les topazes, **LII**, 298. Procédé dont s'est servi M. Laugier pour démontrer la présence du chrome dans les pierres météoriques, **LVIII**, 261, 262 et suiv. Moyens d'analyser, à l'aide de l'acide boracique, les pierres qui contiennent de l'alcali fixe, **LX**, 294. Procédé suivi par Vauquelin pour extraire le platine des mines de Guadalcaual, 319.
- ANATASE.** Son analyse, **XLII**, 72. Est un oxide de titane, 75.
- ANDRONIA.** Principe imaginaire qui figure dans la nouvelle chimie de Winterl, **XLVII**, 314, **L**, 183. Ses caractères, 183, 184. Sa préparation, 184. Ses synsomaties, 185. Ses combinaisons avec différens corps combustibles, 186 et suiv.
- ANDROPOGON AUREUM.** Description de cette graminée, **LIII**, 330.
- ANECDOTES** sur la culture de la chimie en Angleterre et sur quelques chimistes anglais, **XXXII**, 199.
- ANGRÆCUM.** Description de deux orchidées de ce genre, **LIII**, 328.

**ANGUSTURA.**

- ANGUSTURA.** Ses propriétés physiques et chimiques, LIX, 115, 144.
- ANNALES** de Chimie et d'Histoire naturelle de Brugnatelli ( Extrait des ), XXXI, 122, XXXIV, 187 ; de celles de Crell, XXXII, 283, XXXIV, 177, 270, XLIV, 26 et suiv.
- du Muséum d'histoire naturelle, XLIV, 100.
- de statistique, XLII, 332.
- ANNONCE** de plusieurs livres nouveaux sur les sciences physiques et chimiques, LVIII, 111.
- d'ouvrages français et étrangers, XXXVI, 218.
- ANTHRACOLITE.** Voy. Charbon incombustible.
- ANTICROUON,** repousseur. Nom substitué à celui de calorique, XLIV, 306, 309. Inutilité de cette nouvelle dénomination, 310.
- ANTIMOINE.** Observations sur sa combinaison avec l'étain, LV, 276. Difficulté d'analyser cet alliage, 279. Le meilleur procédé pour en opérer la séparation, 280.
- argentifère d'Andreasberg. Son analyse, XLV, 8.
- diaphorétique. Ne forme point d'émétique avec la crème de tartre, XLI, 53.
- natif d'Andreasberg. Ses caractères physiques, XLV, 7. Son analyse, 8.
- APATITE** en masse de Lyngeroth, entièrement dissoluble dans l'acide nitrique, XXXII, 196.
- de Saxe. Contient de l'acide phosphorique, 232.
- APPAREIL** propre à opérer l'absorption des gaz par le charbon, XXXII, 8 et suiv.
- de M. Alibert pour découvrir les miasmes putrides de l'air et des eaux stagnantes, XXXIII, 169.
- pour mesurer la dilatation des vapeurs de Betancourt; sa description, XLIII, 238. De Gay-

- . Lussac , pour mesurer celle des gaz ; sa description , 158 , 168.
- de distillation de M. Burkitt ; sa description , XLII , 191.
- de M. Clavelin pour mesurer l'impulsion de la flamme sous divers angles , et celle des courans d'air , XXXIII , 177 , 189 et suiv.
- (Nouvel) pour la distillation du vin , LVIII , 291. Sa description , 294. Ses avantages , 296.
- permanent pour la désinfection des hôpitaux , XLVI , 124.
- de désinfection , de Cadet-de-Vaux et Dumotier ; sa description , L , 81 , 82 et suiv.
- électromoteur de Davy. Formé avec un seul métal et des couches de différens liquides , XLII , 157.
- de M. Paul pour opérer le dégagement des gaz , XXXIII , 136 , 138.
- de MM. Robertson et Sacharoff pour recueillir de l'air atmosphérique à une grande hauteur , LII , 132.
- à la manière de Woulf et sans lut , XXXII , 283 , et suiv.
- électromoteur découvert par Volta , XXXVII , 284 , XL , 248. Composé de grandes plaques métalliques , manière de les couler , XLII , 4 et suiv.
- électromoteur de Trommsdorf , XLI , 3.
- électromoteur de Ritter , perfectionné par M. Simon , XLI , 106.
- électromoteur de Cruicshank , offre un moyen de distinguer l'électricité positive de la négative , XLI , 65.
- électromoteur de Gerbouin , XLI , 196.

APPAREILS de désinfection construits par M. Dumotier. Leur description, LII, 349, 351.

ARECA. Voy. Palmiste.

ARGENT. A peu d'affinité pour l'oxigène, XXXVII, 223. Séparé du cuivre de la monnaie de billon par sa calcination avec le soufre, le muriate de soude et l'almagation, XLI, 160, 161 et suiv. Est un délétère de l'économie animale, XLII, 311.

ARBORISATION des métaux, et dissolution opérée par le courant galvanique, LVIII, 55. Manière dont ce phénomène a lieu, 58, 59.

AURUM CORDIFOLIUM. Les fleurs de cette plante exhalent une chaleur très-considérable pendant la fécondation, LIII, 340.

ARÉOMÉTRIE des scls. Rapports de leur dessiccation déterminés par leur pesanteur spécifique ou par la densité de leur dissolution, XXXI, 127 et suiv. Inconvéniens de la première méthode, 130. Avantages de la seconde, 134 et suiv. Explication des anomalies apparentes dans les densités des différentes proportions d'eau et de sel à l'état solide, 284 et suiv. Tables des densités de divers mélanges d'alcool et d'eau prises par Beaumé, Brisson, Struve, Fegot et Blagden, XXXIII, 11. Par Beaumé, Gouvenain, Blagden et Galpin, à différentes températures, 21 et suiv., 30, 42. Examen des courbes qu'elles présentent, 28. Raison de la préférence donnée par Ramsden et les autres auteurs, excepté Gouvenain, aux poids d'alcool et d'eau plutôt qu'à leur volume, 30, 42. Avantages des expériences de Brisson à une température, et de celles de Blagden à toute température pour la construction des alcogradès, 41.

**ARÉOMETRE.** Utilité de cet instrument dans la vinification, LVI, 287, 289, 299.

— universel. Sa description et ses usages, XLVIII, 330.

— de Cartier. Sa graduation, LIX, 26.

**ARÉOMÈTRES.** Sont de deux sortes; leur description, XXXIII, 6. Table de comparaison de ceux le plus généralement employés, 8.

**ARÉOMÉTRITYPE.** Instrument inventé par M. Descroizilles, propre à mesurer le degré de force des liquides spiritueux, acides ou salins, LVIII, 237. Sa description, 239. Manière d'en faire usage, 241. Description d'un autre moyen propre à déterminer la pesanteur spécifique des liqueurs, 255.

**ARGILE.** Méthode pour en déterminer la tenacité, XXXVI, 86. Qualité de la meilleure pour la fabrication des boules pyrométriques, 102, 104. Qualité qu'elle doit avoir pour être propre à faire de la bonne poterie, LI, 244.

**ARGILLA saponiformis.** Analyse de ce fossile, LVI, 150.

**ARGUEL.** Nom que les Arabes donnent à une espèce de *Cynachum* qu'ils mêlent au séné, LVI, 164. Lieux où croît cette plante, 165. Voy. Séné.

**ARNICA.** Caractères botaniques et physiques de cette plante, LV, 34, 35. Lieux où elle croît, 36. Ses propriétés médicinales sont fortement préconisées par les médecins allemands, 37. Phénomènes qu'elle présente considérée chimiquement, 38. L'acide qu'elle contient paroît être une modification de l'acide gallique, 40.

**AROMATES.** Employés par les anciens pour parfumer les vins, XXXVI, 47, 129, 142.

**AROME** des plantes. Sa dissolution dans le vinaigre ,  
129.

— de vin. Se renforce par la vétusté ; ne peut en être extrait sans altération, XXXVII, 34.

**ARRAGONITE**. Est de la même nature que le spath d'Islande, LVIII, 208, 209. *V.* Spath d'Islande.

**ARSENIC**. Son oxidation dans le gaz azote, XXXIV, 20.

— (Nouvelles expériences sur les contrepoisons de l'), XLII, 159. Inefficacité des moyens proposés par Navier, 162. Ce métal allié à un autre n'a point d'effets délétères, 171. S'oxide avec la plus grande facilité, et acquiert en s'oxidant des propriétés vénéneuses plus fortes, 173. Moyens curatifs indiqués par M. Renault, 177 et suiv. Moyen pour déterminer la quantité de ce métal dans une mine quelconque, L, 122. Combiné avec un autre métal, perd une grande partie de ses qualités délétères, LI, 121, 122.

**ARSENATE** de cerium, L, 263. Ses caractères, 264.

— de cobalt. Manière de l'obtenir ; ses caractères, LX, 270, 271.

— de cuivre. Analyse de quelques variétés de ce sel, XLV, 44 et suiv.

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

— de fer. Proportion de ses principes, XLV, 55.

— de fer cuivré. Son analyse, XLV, 54.

— de plomb. Son analyse, L, 123.

**ARSENITE** de cobalt. Sa préparation, LX, 270. Ses caractères, *ibid.*

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

**ART** (De l') d'employer les médicamens, par Jadélot, LVI, 107. Extrait de cet ouvrage, *ibid.*

- ARTS** chimiques. Essai sur leur perfectionnement, XXXIII, 294, XXXIV, 113, XXXV, 113.
- ARUNDO phragmites.** Contient de la silice, XXXII, 169.
- ASCHER-HUBEL.** Cime basaltique de Saxe, XLVI, 186.
- ASPARAGOLITHE.** Pierre dont le nom dérive de sa couleur verte, XXXII, 194.
- ASPERGERS.** Leur analyse mécanique; propriétés physiques et chimiques du suc qu'on obtient par ce moyen, LV, 152, 153; contient une matière insoluble dans l'alcool, et deux autres qui s'y dissolvent, 155. Examen de leur suc filtré; contient de l'albumine et plusieurs sels, 156, 158. Propriétés de l'acide qu'on en obtient; n'est point de l'acide malique, comme on l'a avancé; les expériences prouvent que c'est de l'acide phosphorique, 160, 162, 164. Contient une matière végétale animale, 166, 167. Caractères du sel qu'on y a trouvé; paroît être triple. 167, 168. Découverte d'un nouveau principe végétal dans ces plantes, LVII, 88; propriétés de cette nouvelle substance, 90. Conjectures sur sa composition, 92.
- ASPHALTE.** Donne une substance analogue au tannin lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVII, 116.  
*Voy.* Substance tannante artificielle.
- d'Albanie. Ses propriétés physiques, XLV, 27, 28. Son analyse, 29.
- ASTRINGENS.** LII, 244.
- ATELIERS** d'aciération, de cloutaison, de laminage.  
 Choix de leur emplacement, XXXV, 124.  
 — de fonte. Choix de leur emplacement, XXXV, 123.



**AROME** des plantes. Sa dissolution dans le vinaigre , 129.

— de vin. Se renforce par la vétusté ; ne peut en être extrait sans altération, XXXVII, 34.

**ARRAGONITE.** Est de la même nature que le spath d'Islande, LVIII, 208, 209. *V.* Spath d'Islande.

**ARSENIC.** Son oxidation dans le gaz azote, XXXIV, 20.

— (Nouvelles expériences sur les contrepoisons de l'), XLII, 159. Inefficacité des moyens proposés par Navier, 162. Ce métal allié à un autre n'a point d'effets délétères, 171. S'oxide avec la plus grande facilité, et acquiert en s'oxidant des propriétés vénéneuses plus fortes, 173. Moyens curatifs indiqués par M. Renault, 177 et suiv. Moyen pour déterminer la quantité de ce métal dans une mine quelconque, L, 122. Combiné avec un autre métal, perd une grande partie de ses qualités délétères, LI, 121, 122.

**ARSENATE** de cerium, L, 263. Ses caractères, 264.

— de cobalt. Manière de l'obtenir ; ses caractères, LX, 270, 271.

— de cuivre. Analyse de quelques variétés de ce sel, XLV, 44 et suiv.

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

— de fer. Proportion de ses principes, XLV, 55.

— de fer cuivré. Son analyse, XLV, 54.

— de plomb. Son analyse, L, 123.

**ARSENITE** de cobalt. Sa préparation, LX, 270. Ses caractères, *ibid.*

— de nickel. Ses caractères, LX, 277.

**ART** (De l') d'employer les médicamens, par Jadelot, LVI, 107. Extrait de cet ouvrage, *ibid.*

**BAROMETRES** portatifs de Maigné, XLVII, 213 et suiv.

**BARYTE.** Son attraction pour la chaux, XXXI, 246; la silice, 250; l'alumine, 255; nulle pour la strontiane, 251. Décompose le phosphate de chaux, XXXII, 242.

— pure. Sa préparation, XXXIX, 302. La causticité qui caractérise celle qui est extraite du nitrate de baryte paroît ne pas lui être propre, 324. Elle perd cette saveur âcre lorsqu'elle est traitée à la lampe de l'émailleur, ou chauffée dans un creuset, 325. Note d'un des rédacteurs à ce sujet, 327. Ne doit point sa causticité à l'absorption de l'azote de l'acide nitrique, XL, 64. Procédé pour l'obtenir pure, 65, 66. Réponse de M. Payssé aux remarques de M. Dartigues concernant cette terre, 208. Opinions de plusieurs chimistes sur sa nature, XLIII, 185, 191. Décompose le prussiate de potasse, 190. Ne décompose point les muriates de soude et de potasse, XLIX, 96, 98. Conserve son rang avant les alcalis quant à son affinité seulement pour l'acide sulfurique, 105.

**BASALTE.** Peut suppléer à la pouzzolane dans la composition du mortier, XXXVII, 262, 263 et suiv. A été connu des anciens, XLVI, 172. Les basaltes antiques ne sont point volcaniques, selon Dolomieu, 172, 173. Ses propriétés physiques les plus saillantes, 179. Son analyse, par Klaproth et Kennedy, 180. L'explication de l'origine aqueuse des basaltes est plus simple et plus naturelle, 237.

— de Carlsbad. Contient une très-grande quantité de fragmens calcaires, XLVI, 241, 242.

- prismatique de Hasenberg. Son analyse, XLIV, 118.
- de Staffa. Contient de la soude et de l'acide muriatique. Son analyse, XLI, 232.
- BASALTES** de Lusace, XLVI; 189, 190.
- de Saxe (Rapport fait à l'Institut d'un mémoire sur les), XLVI, 170 et suiv., 225. Sont d'origine aqueuse, selon Werner et plusieurs minéralogistes allemands, 176. Suivant d'autres, sont des produits volcaniques, 176, 177 et suiv.
- BATTERIE** électrique de Teyler, XL, 293.
- BENOÏTE**. Examen chimique de cette racine comparée au quinquina, LIV, 287. Son analyse démontre l'identité de ses principes avec ceux de l'écorce du Pérou, 294, 298. Formule d'une décoction dans laquelle elle entre, 300. Voy. Saule blanc.
- BENZOATE** de cerium. Ses propriétés, L, 265.
- BERIL** de Nertschinsk, en Sibérie; son analyse, XLIV, 27.
- de Saxe: Nouvelle analyse de cette pierre, par Vanquelin, XLVIII, 134.
- bleu de Sibérie. Résultat de son analyse, XLIV, 58.
- de Sibérie. Proportions de ses parties constituantes, XL, 109.
- BETON**. Mortier destiné à retenir l'eau, XXXVII, 260. Manière de le préparer, 261.
- BËTE-RAVE**. M. Achard a retiré de la racine de cette plante un sucre très-blanc et parfaitement pur. Toutes les espèces de *bêta* donnent du sucre, mais on doit préférer la *beta vulgaris* qui a sur les autres de très-grands avantages, XXXII, 163 et

**XLVI**, 157. Préparé sans alun, ses caractères, **LX**, 186. Manière dont il se comporte avec les alcalis, *ibid.* Est mélangé ordinairement avec plusieurs sels, 188. Sa distillation, 210. *Voyez* Prussiate de fer.

**Bors.** Quantité comparative de chaleur qu'ils répandent en brûlant, **XXXIII**, 175.

— bitumineux (Rapport sur une fouille de), **XLV**, 327. Ses caractères physiques, 329. Est susceptible d'être travaillé au tour, 330. La somme de chaleur qu'il produit en brûlant est plus considérable que celle du charbon, 331, 332. Son analyse, 332, 333.

— de gayac. Est le meilleur des non-conducteurs partiels de l'électricité, **XXXIV**, 97.

— mort. Son action sur l'atmosphère, **L**, 232.

**BORAX.** Son emploi dans les fondans des émaux colorés, **XXXIV**, 206; dans la verrerie, **XXXV**, 325; pour la réduction des métaux, **XLIX**, 222, **L**, 220, 270.

**BOUCHERIES.** Les inconvéniens qu'elles offrent ne sont pas assez graves pour qu'on doive les placer hors des villes, **LIV**, 92.

**BOUILLON d'os.** Rapport sur son analyse, **XLIX**, 150. Ne contient point d'acide, 154, 155. Sels qui y sont dissous, 157, 158, 159.

— de viande. Son analyse, **XXXV**, 50. Contient du phosphate de chaux, **XLIX**, 160, 161.

**BOULES de Mars.** Leur préparation avec de l'alcool préférable à celle par l'eau seule, **XXXIII**, 249.

— pyrométriques. Leur fabrication, **XXXVI**, 100.

**BOUTEILLES.** De la fabrique de M. Sajat. Expériences faites pour en constater la qualité, **XXXII**, 307 et suiv.

**BOUZIN.** Espèce de tourbe qui forme la croûte des prairies mouvantes. Conjectures sur sa formation, XXXIV, 248 et suiv.

**BOYAUDEURIE.** Les établissemens où elle se pratique entraînent quelques dangers pour les voisins, LIV, 89, 100.

**BRIQUETAGE.** Procédés suivis aux environs de Dunkerque pour la fabrication des briques, 282. Les briques de l'intérieur de la France sont mieux cuites et durent plus longtems, 285.

**BROUILLARD** d'une nature particulière, observé le 14 nivose à Maëstricht, XXXIII, 217. Expériences proposées par M. Parmentier pour déterminer d'une manière précise la nature du brouillard, 223, 224.

**BULLETIN** des sciences de la société philomatique de Paris; objet de ce journal, XLI, 222.

— de la société de pharmacie de Paris, XLI, 329.

## C.

**CACHOU.** Est presque entièrement composé de tannin, XLI, 309. Les expériences de Davy prouvent qu'il contient environ la moitié de son poids de ce principe, LVI, 201. Traité par divers réactifs, 202. Produits de sa distillation, 203. Ses composans, 205.

— du Pégu. Fournit, par l'action de l'acide nitrique, une grande quantité d'acide oxalique, LVIII, 218.

**CABE.** Vase des anciens. Sa mesure, XXXVI, 235.

**CAFÉ.** Gaz particulier contenu dans son fruit, XXXV, 103. Note sur un principe végétal particulier que M. Chenevix y a découvert, XLIII, 326. Action des divers agens chimiques sur ce principe, 327.

et suiv. Moyens employés en Hollande et dans la Belgique pour le remplacer, LIX, 305. Mémoire sur café, LVIII, 266. Café sec traité par l'eau, 267. Produits de sa distillation, 268. Traité par l'alcool, 269. Substances que contient le café sec, 270, 271. Germe dans l'eau bouillante, 271, 272. Celui de Moka diffère des autres espèces par quelques-uns de ses principes, 272. Phénomènes qu'il présente pendant sa torréfaction, 272 et suiv., LIX, 296. Influence de cette opération plus ou moins prolongée, LVIII, 275, 274. Café torréfié, son infusion à l'eau froide, à chaud; sa décoction, son extrait, 276, 277. Effets de ces différentes manières de le traiter, 279. Sa distillation, *ibid.* Infusions et décoctions comparées, 280, LIX, 298, 300. Examen de ses cendres, LVIII, 282. Préceptes relatifs à son usage économique, 289. Extraits d'un mémoire manuscrit de M. Payssé sur le café, LIX, 196, 292. Expériences pour y rechercher le principe nouveau entrevu par M. Chenevix, 197 et suiv. Quantité d'extractif qu'on a trouvé dans sa décoction aqueuse et alcoolique, 212. Autres produits de cette substance, 213, 215. M. Payssé n'a pas pu y reconnoître le tannin, 217, 218. Usage et méthode de le préparer comme boisson, 293. La semence n'est pas la seule partie du fruit qui puisse fournir une liqueur agréable, 305.

— à la sultane. Préparation usitée dans le royaume d'Yemen, LIX, 305.

CALAGUALA. Ses propriétés physiques, LV, 22. Action des réactifs sur la décoction de cette racine, 23. L'alcool en extrait une substance résineuse et une matière sucrée, 24, 25. Elle contient une

- matière amylacée qui lui est enlevée par l'acide nitrique, 28, 29. Résumé des substances qui la composent, 30. Son analyse a démontré l'analogie de ses principes avec ceux des autres fongères, 31.
- CALCÉDOINE** bleue de Sibérie. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.
- CALCINATION** des matières vitrifiables. Son utilité, XXXV, 309.
- CALCULS** urinaires de l'homme. Diversité de leur nature, XXXII, 182. Analyse d'un calcul vésical de cochon, 184. Travaux de MM. Fourcroy et Vauquelin sur les calculs, 213. L'analyse de ces substances y a démontré, outre l'acide urique et le phosphate de chaux, déjà connus, cinq autres matières constituantes non connues jusqu'à ce jour, 216. Calcul analysé par le professeur Vurzer; ses caractères physiques, LX, 310. Son examen chimique, 310 et suiv. Ceux qu'on nomme muraux ont pour base solide de l'oxalate de chaux, XXXII, 220.
- biliaires. Expériences comparatives sur leur matière cristalline, XLVI, 90.
- CALLIPTERIS.** Description des espèces qui composent ce genre de plantes, LIII, 93.
- CALORIQUE.** Celui des gaz absorbés par le charbon est-il rendu libre ou condensé, XXXII, 19. Influence de son élasticité sur celle des corps, XXXIII, 100 et suiv., 110. Agit contre la force de cohésion, XXXVI, 317.
- lumineux. Est regardé comme la cause de l'acidité, par M. Winterl, XLVII, 313.
- CAMINOLOGIE.** Base de son système, XXXIII, 195.
- CAMPÈRE.** Ses caractères physiques, XXXIV, 46. Sa conversion en huile par des distillations répé-

tées avec une terre bolaire , XXXV, 32. Cause de ses tournoiemens sur l'eau, XXXVII, 49, 52, 54, 56. A les mêmes mouvemens d'agitation sur le mercure que sur l'eau, XL, 9. Cause de ce phénomène, selon Prevost, 28. Expériences de Carradori sur la diversité de ses mouvemens sur l'eau et le mercure, XLVIII, 200, 205, 206 et suiv.

— produit artificiellement dans l'huile de thérebentine dans laquelle on a incorporé du gaz acide muriatique, LI, 270. Diffère de celui que fournit le *laurus camphora* par quelques propriétés physiques et chimiques, 278, 279. Examen des eaux mères de cette substance camphorique, 280.

CANELLE. Ses caractères physiques, XXXIV, 46.

CANNE à sucre. Donne de l'ammoniaque à la distillation, I.VII, 151. Fournit la moitié de son poids en veson, *ibid.* Voy. Suc de cannes, et Sucre.

CANTHARIDES. Caractères physiques de ces insectes, XXXIV, 46, XLVII, 225. Lieux où on les trouve, *ibid.* L'émanation des cantharides vivantes est très-nuisible, 226, 227. Manière de les récolter, *ibid.* Leur conservation est facile, 228. Ne perdent pas de leur énergie en vieillissant, 229. Leur analyse, par Thouvenel, 230, 231; par M. Beaupoil, XLVIII, 29, 33. Propriétés des différens matériaux obtenus par l'eau, l'alcool et l'éther, XLVII, 230, 231, XLVIII, 33 et suiv. La nature de l'acide qu'elles contiennent n'est pas déterminée, 35, 36. Proportions de leurs principes constituans, 39. Propriétés physiologiques des cantharides et de leurs matériaux immédiats, 39 et suiv.

CANTHARIS. Accouplement non naturel d'un insecte



de ce genre avec la femelle de l'élatér noir, XXXIV, 190.

CARBONATE d'ammoniaque produit par la décomposition de l'urée, XXXII, 92, 96, 99, 126, 144, 153, 161; de l'urine putréfiée, 161.

— de baryte. Soluble dans un excès de son acide, n'exerce aucune affinité pour les carbonates de chaux et de strontiane, XXXI, 252. Distillé avec du charbon, donne du gaz oxide de carbone, XXXIX, 45. Moyen économique et prompt pour préparer ce sel, LI, 177.

— de baryte naturel. Ne contient pas d'eau combinée; n'est pas décomposable par la chaleur, XLII, 283. Proportions de ses principes, XLIII, 294. N'est pas dissous par les acides nitrique et muriatique concentrés, et par l'acide sulfurique étendu, 300. Cause de ce phénomène, 301.

— de cerium. Caractères de ce sel, L, 263, LIV, 56. Manière de former cette combinaison, *ibid.*

— de chaux. Existe dans les os, XXXII, 235. Son emploi dans la verrerie, XXXV, 327. Sa présence dans l'urine et dans les calculs urinaires, XXXVI, 263, 364. Décomposé par le zinc donne beaucoup de gaz oxide de carbone, XLI, 64. Est employé avec utilité dans le garantage, 126, 132. Est de toutes les substances minérales la plus importante dans les considérations géologiques, LIX, 172.

— de cobalt, LX, 261.

— de cuivre artificiel. Proportions de sels composans, XXXII, 29. Sa couleur, *ibid.* et suiv.

— natif. Son analyse, XXXII, 31.

- de Niccolane. Ses caractères, LIV, 307.
  - de fer. Voy. Mines de fer spathiques, et Fer spathique.
  - de magnésie. Ne peut point remplacer le sulfate de cette base, LVII, 203.
  - de magnésie natif. Est très-rare, XLVII, 85, 86. Fait la partie dominante de la pierre de *Castella-Monte*, 86.
  - de nickel, LX, 276.
  - de plomb. Composé d'oxide de plomb jaune et d'acide carbonique, XLII, 239. Proportion de ses composans, LX, 17, 135.
  - de potasse. Son action sur le phosphate acide de chaux, XXXII, 233. Sépare le tannin de sa dissolution par une affinité supérieure pour l'eau, XXXV, 33. Moyen d'épreuve pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 28. Procédé pour l'obtenir du tartre, 32. Corrections à ajouter aux procédés usités pour sa préparation, proposées par M. Steinacher, LV, 79.
  - de soude. Peut être substitué avec avantage à la soude brute dans les fabriques, L, 94; dans la verrerie, 100; dans le blanchiment, 104, 105. Avantage de la substitution de ce sel à la soude brute, LX, 19. Espoir d'une très-grande fabrication de ce sel en France, 20. Celui qu'on retire de toutes les cendres est toujours avec excès de base et a des proportions constantes d'acide carbonique, 44, 46.
- CARBONE. Est plus abondant dans le sang artériel que dans le sang veineux, XXXVI, 91. Expériences pour trouver sa principale source dans les végétaux, XLVII, 204.

- CARMIN.** Sa décoloration par l'oxigène et la lumière dans l'hygromètre de Lestie, XXXV, 11. Moyen d'y remédier, 12.
- CARTHAME.** (Expériences et observations sur la composition chimique de la fleur de); XLVIII, 283. Lieux où croît cette plante, *ibid.* Propriétés de sa partie colorante jaune, 289. Traitée par l'alcool, lui cède plusieurs de ses matériaux, 292, 296, 297. Action de l'eau à des températures inégales sur cette fleur, 299. Agens qui dissolvent sa partie colorante rouge, 306, 307. Matériaux retirés du carthame, 311, 312. Observations sur le mémoire de M. Dufour, L, 73. Moyen d'extraire de cette fleur une très-grande quantité d'albumine, 78.
- CASSEROLES** de fer étamées avec du zinc, proposées par M. de la Folie, pour remplacer l'ancienne vaisselle de cuivre, LI, 62, 63. Défauts de ces ustensiles, *ibid.*
- CASSONADE.** Favorise la fermentation du moût de raisin trop aqueux, XXXVI, 21, 36.
- CATARACTE.** Causes qui produisent cette maladie du cristallin, LIII, 319.
- CAUSTICITÉ.** Quelle est sa cause, suivant M. Winterl, L, 179.
- CÉMENTS.** Leurs diverses espèces, cas où ils doivent être employés, XLII, 189, 190.
- CENDRES** que les végétaux laissent après leur combustion. Les principes qui les composent varient selon le sol et selon les circonstances de la végétation, L, 242, 243. Proposées par Proust pour enlever au suc de raisin l'excès des acides citrique, malique et tartareux qui rendent le vin vert, LVII, 261, 264.

— bleues. Nature de leur principe colorant, XXXII, 46.

— gravelées, proviennent de la combustion des lies de vin, XXXVII, 33.

— de peuplier; contiennent plus de potasse que celles de chêne, XXXVIII, 94.

CENTIÈME. Mot proposé pour être substitué au mot degré dans la graduation des pèse-liqueurs, LVIII, 249. Voy. Pèse-Liqueur, et Aréométritype.

CENTAURÉE. Ne paroît pas jouir de la propriété fébrifuge, LIX, 143.

CÉRAT de blanc de balcine. N'est point utile, LVIII 39.

CÉRÈS. Planète découverte par M. Piazzi, XLIV, 291. Son mouvement, 298.

CÉRITE. Description de ce minéral; ses propriétés physiques, L, 245, LIV, 31, 32. Son analyse, L, 252, LIV, 32 et suiv. Nouvelles expériences sur cette substance, LIV, 28. Proportion dans laquelle y est contenu le métal nouveau, 37, 41. Analyse du cérite mêlé d'actinote et de pyrites cuivreuses, 41 et suiv. Voy. Cerium.

CERIUM. Nouveau métal découvert dans le tungstein de Bastnas, L, 245, LIV, 28. Son analyse quantitative, L, 248. Manière d'obtenir pur l'oxide de ce métal, 253. Examen des propriétés de cet oxide, 254, LIV, 46. Manière dont il se comporte lorsqu'on le soumet à l'action de la chaleur, de l'air, des acides, etc., L, 256, 260, LIV, 46, 47 et suiv. Son affinité pour les acides n'est pas très-puissante, 51. Peut être séparé du fer par

les hydrosulfures, 57. Réduction de son oxide, 59.

CÉRUSE. Voy. Carbonate de plomb.

— d'antimoine. Oxide de ce métal à 32 p.  $\frac{2}{3}$  d'oxigène, XXXII, 262.

CHAÎNE basaltique de la Saxe. Sa description, XLVI, 181, 182.

CHALEUR. Manière dont elle se distribue dans une chambre, XXXIII, 180, 213. Cause de son développement dans l'économie animale, XXXIV, 274. Sa production dans la fermentation, XXXVI, 24. Manière dont elle modifie les lois de l'affinité, XXXVII, 165. Sa transmission à travers le mercure et l'huile contenus dans des vaisseaux de glace, XLII, 195. Ses effets peuvent être modifiés par la compression, LIX, 170, 173. Expériences faites par Halle à ce sujet, 174. Conséquences que ce physicien a tirées de ses observations, 177. Expériences et observations sur la chaleur et le froid produit par la condensation et la raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103.

— latente, LIII, 32.

CHALUMEAU. Son utilité dans l'analyse des minéraux, XXXIX, 305.

— (Mémoire sur l'usage du), XLV, 113. Inconvénients des moyens usités pour lui fournir de l'air, 115, 114. Description du chalumeau hydrostatique proposé par M. Robert Harn-Jan, pour remplacer celui qu'on emploie ordinairement, 115 et suiv. Mode d'action de ce dernier instrument, 120, 121. Ses usages, 123. Adapté à la cuve pneumatique-chimique, avantages qui en résultent, LX, 81.

**CHALOSSE.** Espèce de raisin peu riche en principe sucré; mûrit tard, LVI, 291.

**CHAMÉDRIS.** Sa propriété fébrifuge est douteuse, LIX, 143.

**CHARBON.** Parfaitement éteint, a la propriété d'absorber avec plus ou moins de rapidité les différents gaz, XXXII, 7, 11. Les abandonne par l'effet d'une température même inférieure à celle de l'eau bouillante, 13. Chargé d'hydrogène, quelle est son action sur les autres gaz, 14. Imprégné d'oxygène, offre les mêmes phénomènes, 15. Manière dont il purifie les eaux corrompues, 21 et suiv., XLIII, 86, LIX, 96 et suiv. Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 98. Celui du résidu de l'éther sulfurique est en partie soluble dans l'eau et dans l'alcool; peut former des teintures brunes au moyen du muriate d'étain, XXXV, 43. Contient des traces de plusieurs terres, 44. Inflammation spontanée du charbon de bois de bourdène dans le bluteau de la poudrière d'Essone, 93. Donne, par la calcination avec les écailles de fer et plusieurs autres oxides métalliques, de l'air fixe mêlé d'un gaz inflammable, XXXVIII, 278, 279, 286. Voy. Gaz oxide de carbone. Fortement chauffé, n'est plus susceptible de dégager de gaz, XXXIX, 30. Absorbe l'humidité de l'atmosphère, XLII, 123. Différentes espèces de charbon soumises à une forte action du feu, ne contiennent plus d'eau ni d'hydrogène, 129, 130, 134. Cause de sa couleur terne ou brillante, 133. Se combine avec le soufre à une haute température, 135. Voy. Soufre carburé. Décolore les substances végétales, avec dégagement de gaz acide

carbonique, XLIII, 91. Application de cette propriété, 92. A froid, ramène le sublimé corrosif à l'état de muriate de mercure doux, XLIV, 181; décompose ce sel à chaud, 182. Inconvénient de sa combustion à l'aide du gaz oxygène pour l'usage du chalumeau hydrostatique, XLV, 129. Est remplacé avantageusement par le gaz hydrogène, *ibid.*, 130. Contient quelquefois du phosphore qui peut devenir la cause de son inflammation spontanée, XLVIII, 270. A une grande influence sur les produits de la nature et des arts, 271. Traité par l'acide nitrique, donne une substance analogue au tannin, LVII, 122. Berthollet pense qu'il peut avoir des avantages pour la conservation des vins, LIX, 100.

— végétal. Ses propriétés et son usage, XLIX, 62, 63. Est employé à New-York contre une maladie herpétique, 64, 65. Uni au quinquina, forme une poudre anti-scorbutique, *ibid.* Administré avec succès dans les fièvres putrides, *ibid.*

CHAUX. Obtenue cristallisée par Trommsdorf, XXXI, 13. Son attraction pour la baryte par la voie humide, 248; pour la silice, 250; pour l'alumine, 255; nulle pour la strontiane, 251; pour la zirconie par la fusion, 259. Cause de la chaleur produite pendant la combinaison de la chaux vive avec l'eau, 284. Unie avec différentes proportions d'eau, tableau de leur pesanteur spécifique, 287. Sa présence dans la noix de galles, XXXIV, 131. Son emploi dans la vitrification, XXXV, 327. Ne peut enlever tout l'acide carbonique à la potasse, XXXVI, 308. Séparée d'un sel calcaire

par les alcalis, reste en dissolution dans 50 parties d'eau, XXXVII, 167. Ses proportions dans les divers mortiers, 254, 255. Manière de l'éteindre, 255, 256. Est de toutes les bases celle qui a le plus d'affinité pour l'acide tartareux, XLI, 55. Son action sur l'huile essentielle de romarin, XLVII, 50. Employée par Deluc comme moyen hygroscopique, XLIX, 85. Employée dans le blanchiment, pour rendre l'alcali dont on fait usage, plus caustique, I, 99, 104, 105. Celle qui est cuite par le bois, contient toujours de la potasse, LX, 53. Nécessité de la laver préalablement lorsqu'on veut l'employer à des expériences, ou comme médicament, 55.

→ primitive des Alpes. Sels qu'elle contient, XLIX, 255.

→ carbonatée de Pesay. Ses caractères physiques, LVIII, 87. Son analyse, 88, 90.

→ maigre. Ses propriétés, XXXVII, 257. Manière de préparer l'artificielle, 259.

→ Sulfatée. Sa définition, LVII, 305.

CHEMINÉES. Irrégularité de leurs courans d'air, XXXIII, 188. Causes qui les font fumer, 199 et suiv., 206. Mécaniques imaginées pour y remédier, 204, 212. Proportions de l'âtre et de leur tuyaux, 206 et suiv., 212.

→ calorifères salubres. Rapport fait à l'Institut sur ces cheminées, LV, 5. Leur description, 8, 9. Brûlent sans odeur toute sortes de combustibles, et sans aucune vapeur, 10, 11.

CHEVEUX. Contiennent du soufre, XXXIV, 70.



Employés par Saussure pour la construction d'un hygromètre, LIV, 157. Sont affectés très - promptement par le changement d'humidité de l'air, *ibid.* Voy. Hygromètre. (Extrait d'un Mémoire sur les cheveux), LVIII, 41. Ne se dissolvent dans l'eau qu'à l'aide de la haute température de la machine de Papin, 42, 43. Caractères de la matière colorante que laissent dans ces dissolutions les cheveux noirs et rouges, 43, 44. Leur dissolution dans une eau potassée précipite le plomb en noir, 45. Manière dont ils sont affectés par les acides, 45, 46. Leur incinération; substance qu'elle y fait découvrir, 47. Action de l'alcool sur les cheveux rouges et noirs, *ibid.* Causes de leurs colorations diverses, 49. Conjectures sur leur changement subit de couleur qui survient dans de violentes affections de l'ame, 50. Nature de la substance animale qui en forme le corps, 51, 52.

**CHIMIE.** Son état actuel en France; de son enseignement, de sa culture, de son application aux arts, XXXII, 206. Influence de sa théorie sur sa pratique pour les progrès des arts, XXXIV, 106.

— optomatique, par M. Courajolles. Plan de cet ouvrage, XXXI, 225 et suiv.

**CERCORIS sauvage.** Sa racine est employée en Hollande et dans la Belgique en guise de café, LIX, 307. Temps où on la cueille, 308. Préparation qu'on lui fait subir, 309. Sa torréfaction, 310. Proportions dans lesquelles on la mêle au café, 311. Autres substances employées dans le même but, 312. Voy. Café.

**CHIROCEPHALE.** Insecte aquatique découvert et décrit par M. Prevost, XLII, 310.

**CHLORITE** blanche argentée. Caractères physiques de cette pierre, XXXVII, 182. Son analyse, 183, 184 et suiv. Diffère de la chlorite verte par l'absence de la magnésie, 189.

**CHOCOLAT.** Etoit la boisson favorite des Mexicains, XLV, 139. Est un aliment léger et de facile digestion, 141. Abus qui se commettent dans sa fabrication, 144 et suiv. Son analyse chimique, 143, 144 et suiv. Contient du fer et de la chaux, 144, 145.

**CHOY palmiste.** Fruit du palmiste, LIII, 95.

**CHOY-RAVE.** Produit une mauvaise espèce d'eau-de-vie, LVI, 215.

**CHROMATE** de fer de la bastide de la Carrade. Ses caractères physiques, XXXI, 220. Actions des divers agens chimiques sur ce sel, 220, 222 et suiv. Proportions de ses composans, 224.

— de plomb. Sa couleur jaune peut être utile en peinture, LIII, 225.

— de potasse. Couleur de ses précipités par différens sels métalliques, XXXII, 76.

**CHROME.** Existe dans quelques fossiles d'Allemagne, XXXII, 318. Couleur de son grain métallique, XXXIV, 275. Couleur grise de plomb de ce métal réduit par Gmelin, XXXIV, 275. Observations pour servir à l'histoire du chrome. Rapport à l'Institut sur un Mémoire de M. Godon qui a ce titre, LIII, 222. M. Laugier a constaté son existence dans les pierres météoriques en les traitant

par la potasse, LVIII, 261 et suiv. Voy. Pierres météoriques, et Plomb rouge de Sibérie.

**CHRYOLITE.** Remarquable par la combinaison de l'acide fluorique avec l'alumine, XXXII, 194. Ses caractères extérieurs, XLIV, 125, 126. Proportions de ses composans, 127, 128.

— du Groënland. Analyse de cette pierre par Klaproth, XXXVII, 87; par M. Vauquelin, 89, 90. Matériaux qui la forment, 93.

**CINABRE hépatique d'Idria.** Résultats de son analyse, LVIII, 307, 309. Voy. Oxide de mercure sulfuré rouge.

— du Japon. Ses caractères, LVIII, 303. Son analyse, 304, 305.

— de Neumarkt, en Carniole. Ses propriétés physiques, LVIII, 305. Son analyse, 306.

**CIRE** de l'arbre cirier. Ses propriétés physiques, XLIV, 141, 149, XLVI, 77, 78. Manière dont on la recueille dans les colonies, XLIV, 143. Est soluble dans l'alcool, 146. Son examen par les réactifs, 149, XLVI, 78. Forme des savons avec les alcalis, 150. Dissout la litharge, XLIV, 151. Procédé pour la blanchir, 152. Doit être considérée comme une huile fixe rendue concrète par une addition d'oxygène, XLVI, 82.

— d'abeilles. Ses propriétés physiques diffèrent de celles de la cire de mirthe, XLVI, 83. Opinions des chimistes sur sa solubilité dans l'alcool, 84.

**CITRATE** de cérium. Ses caractères, L, 266.

**CLARIFICATION,** Celle du vin peut s'opérer d'elle-

même et préserve cette liqueur du danger de tourner, XXXVI, 138, 139. Consiste à tirer le vin de dessus la lie, 225, 226. Sert à séparer les corps suspendus dans les liquides, XXXIX, 113, 114. Spontanée, altère les liqueurs fermentescibles, 116. Par filtration; le choix des filtres doit être relatif à la nature du fluide qu'on veut clarifier, 117. Est insuffisante pour purifier l'eau de la mer, 128. Choix des agens propres à rendre la transparence des liqueurs parfaite, 131. Opérée par la chaleur, 133, 134. Expériences sur la clarification des vins et de la bière, LII, 179. Manière d'employer l'albumen pour celle du vin, 180. Ce mode de clarification est en usage dans l'ouest et le midi de la France pour les vins blancs, 181. Effets comparés de l'albumen avec la colle de poisson pour celle des vins blancs, 199. Pour celle de la bière, on emploie en Allemagne des pieds de bœuf et de veau, 206. Autre moyen employé pour clarifier les vins de liqueurs, 207. Phénomène de la clarification, 208.

**CLIVAGE.** Est un des caractères physiques des minéraux, les plus utiles pour la détermination de leurs espèces, LVII, 286. Indique la forme des molécules intégrantes, 287.

**CLUSEA ROSEA.** Arbre d'Amérique dont le tronc contient beaucoup d'air, XXXV, 110.

**COAK** de houille. Manière de le préparer pour la fabrication de l'acier fondu, XLI, 187. *V.* Houille carbonisée.

**COBALT.** Obtenu non attirable à l'aimant par M. Che-nevix, XLI, 189, 195. Notice sur quelques combinaisons de ce métal avec l'oxygène, XLII, 210.

- Sa propriété magnétique peut être marquée par l'arsenic XLIV, 221. Faits pour servir à son histoire, LX, 260. Procédé pour l'obtenir pur, LIV, 327.
- et nickel. Procédé de Richter pour opérer la séparation des métaux qui sont mêlés avec eux. LIII, 107, 109. Notice sur quelques combinaisons de ce métal avec l'oxygène, XLII, 210.
- COCCOLITHE.** Pierre à noyaux, XXXII, 195.
- CODE** pharmaceutique à l'usage des hospices. Extrait de cet ouvrage, XLVII, 269. Annonce du même ouvrage, LX, 331.
- COLLAGE** des vins. *Voy.* Clarification.
- COLLE** des brasseurs. Ses caractères physiques et chimiques, LII, 203. Celle dont se servent beaucoup de brasseurs est de nature gélatineuse, 205. *Voy.* Clarification.
- de Flandres. Action des réactifs sur cette substance, LII, 195. *Voy.* Ichthyocolle. Est impropre à la clarification des vins, 201.
- de poisson. *Voy.* Ichthyocolle. Sert à clarifier la plupart des vins, XXXVI, 229.
- COLLECTEUR.** Disque supérieur de l'électromètre de Volta, XL, 234.
- COLLECTION** des drogues simples, XXXIV, 47.
- COLLÈGE** de pharmacie (séance publique du), XL, 220. Annonce de son bulletin, XLI, 329.
- COLOMBIUM.** Nouveau métal découvert par M. Hatchett, XLI, 88. Est acidifiable; manière dont il se comporte avec différens réactifs, 189, 194, XLII, 153 et suiv. Tentatives infructueuses pour réduire l'oxide de ce métal, XLIV, 174. Motif de sa dénomination, 175.

COLONNE électrique de Volta. Sa construction, XXXVII, 284, XL, 248. Modification de cet appareil par Désormes, XXXVII, 284 et suiv. Opère la décomposition de l'eau et l'oxidation des métaux, 285 et suiv. Opinion de Volta et des physiciens anglais sur l'élément de la pile ou colonne électrique, 288. Production d'acide et d'alcali dans la décomposition de l'eau par cet appareil, 303, 304, 307, 311. Produit la décomposition des sels, 313 et suiv. Réduit les oxides métalliques à l'aide du charbon, 318, 319 Effets qui résultent de son augmentation, 319, 320. Charge une grande batterie à la même tension par le seul contact, XL, 292 et suiv. 315. A une plus grande force pour charger les grandes batteries que la grande machine Teylerienne, 298, 300. Les sensations que donne la décharge d'une batterie chargée par le contact du conducteur de la machine ou par celui de la colonne, sont les mêmes, 301. Vitesse prodigieuse du courant mu par cette colonne, XL, 304. Moyen d'en augmenter la force, 305. Ses effets sont plus marqués lorsque son isolement est exact, selon Van-Marum, 306. La force de son action n'est pas en raison de sa hauteur, 308. Fond des fils de fer avec un dégagement de lumière, 307, 314. Influence de la largeur des plaques sur la fusion des métaux, 318; des dissolutions salines, de l'oxidation des plaques et de l'oxigène sur la force de l'appareil, 323, 327, 329, 332. XLI, 19. Théorie de sa construction, XLI, 3. Elle s'applique à tous les métaux quelconques, 16. Ne peut être construite avec les substances métalliques seules,

17. Expériences sur le développement d'acide et d'alcali qu'elle occasionne, 109. Absorbe une certaine quantité d'air et d'oxygène, 178. La colonne d'or et de zinc n'est pas plus efficace que celle d'argent et de zinc, 313. Influences de plusieurs fluides et gaz sur son action, XLIV, 208. Chaleur qu'elle communique au fil de fer, *ibid.* Fait rougir le charbon dans différens fluides, 209, 211, 213. Offre un moyen d'analyser les gaz décomposables par ce combustible, 213 et suiv. La communication de sa base avec le sol est une condition importante, XLVII, 17. Isolée, donne des quantités d'électricité très-foibles, 17, 18. Causes qui font varier ses effets, 26 et suiv. La tension électrique des différentes piles ne dépend pas de l'étendue des pièces qui les composent, 36. Employée par M. Pacchiani pour opérer la décomposition de l'acide muriatique, LV, 15, 16, LVI, 113, 115, LX, 314, 323. Est un aimant électrique dont chaque élément possède son pôle positif ou négatif, LVIII, 65. Voy. Fluide galvanique, et Electricité galvanique.

— pendule, LVII, 62.

COMPAGNONAGE. En quoi cette institution diffère des corporations, XXXIII, 301.

COMBUSTIBLES considérés relativement à leurs qualités et aux dispositions des lieux où on les brûle dans les fabriques, LII, 259, 260.

COHÉSION (force de). Manière dont elle modifie les affinités électives, XXXVI, 313, XXXVII, 155, 165; les affinités complexes, 172. Elle suffit dans le mercure pour empêcher son oxidation, 224. Doit être distinguée de l'insolubilité, 246.

- COMÈTES.** Corps opaques environnés de nébulosités, XLIV, 291. Leurs mouvemens; leurs orbes, 299.
- CONCENTRATION.** Ce qu'on entend par ce mot, XLVIII, 12.
- CONDENSATEUR de Volta.** Composé de deux disques de laiton, XL, 250, 231. Son usage, 232. Condition nécessaire pour qu'il accumule l'électricité de deux métaux, 240. Causes qui peuvent faire varier les résultats qu'on obtient par son application à la colonne électrique de Volta, XLVII, 16, 17.
- CONDUCTEURS électriques.** Distinction entre ceux de la première et de la deuxième classe, ou solides et humides, XL, 252, 253. Les organes électriques de la torpille et de l'anguille de Surinam supposent une troisième classe de conducteurs, 255.
- humides. Leur utilité pour la construction de la colonne électrique de Volta. XL, 249, 250.
- CONSERVE de cynorrhodon.** Sa formule, LVIII, 25.
- CONSERVES.** Sont presque toutes superflues dans la pharmacie, XXXIII, 243. Moyen proposé dans la pharmacopée batave pour empêcher leur altération, LVIII, 23. Devroient être rangées parmi les médicamens magistraux, 25.
- CONSERVA FONTINALIS.** Azote organisé de Mayer, XXXIV, 35, 39.
- CONTRASTE.** Ses effets dans les couleurs, LIV, 7, 8.
- CONTRAT d'apprentissage.** Utilité de cette institution pour le progrès des fabriques, XXXIII, 297 et suiv.
- COPEAUX de bois.** Expériences sur leur électricité, L, 27. Causes qui peuvent rendre cette électricité positive ou négative, 29, 30 et suiv.



**CORNET** acoustique. L'augmentation du son dans cet instrument n'est point due à la réflexion des rayons sonores, mais seulement à la vibration de l'air, L, 302, 309.

**CORPS.** Nouvelle méthode d'examen de leur pouvoir pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 36. Tables dans lesquelles ils sont rangés dans l'ordre de leur pouvoir réfringent, 45 et suiv., 56, 57.

— à grands pores. Manière d'en déterminer la pesanteur spécifique, LX, 121, 125.

— hygroscopiques. Examen de leur expansion, LIV, 159. Circonstances qui font varier la marche de cette expansion, *ibid.* Voy. Hygromètre.

— odorans. Doivent leurs mouvemens spontanés à l'émanation d'un fluide, suivant M. Prevost, XL, 7, 28, 29.

**COTON.** Son animalisation, XXXI, 123. Procédés suivis en Grèce pour le teindre en rouge d'Andrinople, 195. Lieux de la Grèce où se trouvent les principales fabriques de coton filé rouge, 202. N'est filé qu'au fuseau dans ces fabriques, 204. Commerce immense que les habitans d'Amelakia font sur ce coton, 205 et suiv. Voy. Amelakia. Nouveau procédé pour le teindre en amarante, L, 147. Décreusage, mordant, 148; garançage, 150. Bain avec le bois de Brésil ou de fernambouc, 151.

**COULEUR** à marquer aux chefs des toiles qui puisse résister aux opérations du blanchiment, LIII, 208.

— blanche. Offre des différences marquées dans les diverses substances, LIII, 191.

— bleue. Les expériences de M. Prieur semblent

prouver qu'elle est le résultat de l'union des rayons verts et des rayons violets, LIX, 238, 253.

— jaune. Girtanner pense qu'elle est due à la présence du soufre dans les corps qui présentent cette couleur, XXXIV, 34. Ne paroît être produite que par la réunion des rayons rouges et verts, LIX, 238, 253.

— pourpre. Obtenue par les diverses préparations d'or, LII, 39, 40 et suiv.

— verte. Est due à la présence de l'azote dans les corps, selon Girtanner, XXXIV, 34, 35.

**COULEURS.** Causes auxquelles Girtanner attribue la coloration des corps, XXXIV, 34. Leur emploi dans les vernis, XLVIII, 94. Procédé pour leur composition et leur manipulation, 94, 95. *Voy.* Vernis. Opinion de Berthollet sur la cause qui les produit, LII, 24.

— accidentelles. Appartiennent à la classe des contrastes, LIV, 11. *Voy.* Contraste.

— complémentaires, LIV, 7.

— des émaux. Le pourpre, le rouge, le jaune, le vert, le bleu, le violet; leur préparation, XXXIV, 211, 213, 215, 219, 222.

— des verres colorés, XXXVI, 84.

Cours de mathématiques, physique et chimie par une société d'anciens élèves de l'École polytechnique, XXXIV, 101.

— d'études médicales. Extrait de cet ouvrage, XLVI, 132.

— de chimie générale appliquée aux arts. Extrait de cet ouvrage, LIII, 115.

— Élémentaire d'histoire naturelle pharmaceutique. Extrait de cet ouvrage, XXXVI, 105.

- de physique céleste, ou leçons sur l'exposition du système du monde, données à l'École polytechnique, par Hassenfratz. Extrait de cet ouvrage, XLIV, 285.
- CRAIE** de Briançon. Son analyse, XLIX, 83.
- CRISTAL** artificiel. Sa fabrication, substances qui entrent dans sa composition, XXXVI, 77. Précautions à prendre pour le fabriquer, 78.
- d'Islande. Expériences sur sa réfraction oblique, XLVI, 63 et suiv.
- de roche. Ne contient que de la silice, XXXIV, 130. Sa volatilisation, 309.
- CRISTALLIN**. Son pouvoir réfringent, XLVI, 43, 44.
- CRISTALLISATION**. Est due à l'affinité réciproque des parties salines, XXXVI, 313. Ne coïncide pas toujours avec la neutralisation des sels, XXXVII, 152. Expliquée par les principes dynamiques du docteur Weiss, LII, 308.
- CRÈME** de tartre. Procédé pour l'obtenir du tartre brut, XXXVII, 31. Voy. Tartrite acide de potasse.
- CROCUS metallorum**. Sa préparation appartient aux arts, XXXIII, 259.
- CROTIN** de brebis. Son utilité dans la teinture du coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 196. Contient une grande quantité d'alcali volatil tout développé qui a la propriété de *rose* le rouge, 197.
- CUIR** à semelle de Russie. Moyens de le rendre parfaitement imperméable à l'eau, XXXIV, 278.
- CUivre**. Son oxidation par l'acide nitrique, XXXII, 28; par le feu, 50. Cause de l'impossibilité de sa suroxidation, 52. Procédé pour le durcir, XXXIV, 280. Acquiert un plus grand degré de dureté par

son alliage avec un 6°. d'étain, *ibid.* Sa solubilité dans l'ammoniaque avec l'accès de l'air, XL, 109. Etablissement de MM. Anfrye et Lecour pour l'extraire des scories du métal de cloches, XLI, 167. Effets dangereux de ce métal pris en substance, LI, 123, 124. Se dissout difficilement dans les acides végétaux; 124. Procédé de Bucholz pour le séparer de l'argent, 274. Son alliage avec l'étain traité par les acides ne laisse point déposer de cuivre, LVII, 78, 79. Cas où cette dissolution est possible et conséquemment le danger réel, 79, 80.

CULMUS GENICULATUS Proportion d'oxygène de l'air contenu dans ses siliques, et ses capsules, XXXV, 111.

CURSO de quimica general. *Voy.* Cours de chimie générale.

CYNOCÉPHALE. A été confondu avec plusieurs autres espèces de singes XXXIII, 91. Etoit l'objet d'un culte dans l'ancienne Egypte, 92.

## D.

DÉCOCTION, XLIII, 33.

DÉCOLORATIONS. Projet de les opérer par l'intermédiaire du charbon chargé d'oxygène, XXXII, 23.

DECREUSAGE. Procédé suivi dans la Grèce pour celui du fil de coton, XXXI, 195. Doute élevé sur l'emploi des trois lessives de soude, de cendres et de chaux indiqué par M. Félix, 217.

DEFRUTUM. Espèce de rob, LVIII, 8.

DENIER du marc de Cologne. Unité de l'échelle des poids de l'Allemagne, XXXII, 228.

**DENSITÉ** de la même substance. Est modifiée par sa masse, XXXI, 293, 296 et suiv.

**DENTS** humaines. Caractères physiques de leur émail, XLIII, 3, 5, 11. Manière dont se comporte cette partie des dents avec l'eau bouillante et les acides minéraux, 8, 9; sels qui le constituent, 18. M. Morichini a découvert que leur émail contient une assez grande quantité d'acide fluorique uni à la chaux, LV, 260. Proportions des substances qui les constituent, d'après ce chimiste, 261. Les expériences de Fourcroy et Vauquelin prouvent que cet acide n'existe pas dans leur émail, LVII, 39, 40.

— canines de tous les animaux sont formées presque entièrement de la substance de l'émail, LV, 265.

— d'éléphant. Substances qui les forment, LV, 259. Leur émail diffère du corps osseux par les matériaux qui le constituent, 259. Voy. Ivoire.

**DÉTONATION.** Celle de la poudre et du muriate sur-oxygéné de potasse est l'effet d'un dégagement rapide de calorique comprimé, XXXIII, 103. Projet d'expériences pour en obtenir une par le choc d'un mélange de charbon chargé d'oxygène et de différens corps, XXXII, 23. Du résidu charbonneux de l'urée, 110, 114. Détonation produite par un cristal de nitrate d'argent tombé dans une dissolution de sulfate, de muriate et d'acétate de soude, XXXVII, 109. Détonation spontanée de l'éther et de l'alcool avec le gaz acide muriatique oxygéné, par l'étincelle électrique, XLI, 63. Offre un moyen d'évaluer la quantité d'oxygène contenue dans ce gaz, 63.

**DÉVITRIFICATION.** Expression employée par M. Dar-

tigues pour désigner le phénomène durant lequel toutes les propriétés du verre disparaissent, L, 327.

**DIABETES sucré.** Maladie qui change la nature et la composition des urines, LIX, 41. Temps qu'il peut durer, 43. N'est point incurable, 43, 44. Son siège, 44. Ses causes, *ibid.* Explication des symptômes, 45. Traitement, *ibid.* Voy. Urine de diabétique.

**DIABÉTIQUE.** Observations que MM. Thenard et Dupnytren ont faites sur la maladie dont il étoit atteint, et sur la nature de ses urines, LIX, 43, 46, 54.

**DIAMANT** (Expériences sur la combustion du), XXXI, 72. Brûle dans le nitre en fusion, 72, 73. Ne désoxide pas les autres combustibles, 74. Sa combustion dans le gaz oxygène au foyer d'une grande lentille; 78 et suiv. Devient noir et charbonneux avant de brûler, 91. Sa combustion est suivie de la formation de gaz acide carbonique; expériences qui prouvent ce fait, 93, 96. Exige pour sa combustion une plus grande quantité d'oxygène que le charbon, 99, 107. Est le pur carbone et la pure base acidifiable de l'acide carbonique, 109. Peut passer à l'état de charbon, XXXII, 62. Expériences qui le démontrent, 63, 64. Désoxide le soufre, 65. Convertit le fer en acier, 208 et suiv.

**DIASCORDIUM**, XXXIII, 245. Les auteurs de la pharmacopée batave l'ont remplacé par l'électuaire de cachou, LVIII, 19, 20. Changemens faits par le conseil de santé dans la recette de ce médicament, 22.

**DIASPORE.** Caractères de cette pierre, XLII, 113.

Son analyse, 114. Est entièrement formé d'alumine, 119.

**DICTIONNAIRE** raisonné de pharmacie. Extrait de cet ouvrage, XLIX, 108.

— de physique, rédigé d'après les découvertes les plus modernes, par A. Libes. Annonce de cet ouvrage, LIX, 111.

— de minéralogie en huit langues. Extrait de cet ouvrage, XXXI, 177.

— de chimie. Extrait de cet ouvrage, XLIX, 257.

**DIOXIDE** de plomb. Voy. Oxide rouge.

**DISCOURS** prononcé à l'ouverture des cours de mathématiques, physique et chimie de la société d'anciens élèves de l'Ecole polytechnique, par M. Baduel, XXXV, 97.

**DISSOLUTIONS** métalliques. Ont un fort pouvoir de dispersion de la lumière, XLVI, 51. Table dans laquelle elles sont rangées selon leur ordre de pouvoir réfringent, 52.

**DISSOLVANS.** Leur action chimique, XXXVI, 316.

**DOLomite.** Son analyse, XLIX, 255.

**DOUBLEUR** d'électricité, XLIV, 267, 268. Sa théorie, 268; elle est fondée sur les influences électriques, XLIX, 45, 46. Expérience qui prouve qu'il est une source d'électricité positive et négative, même lorsqu'il est isolé, 51.

**DUVETS** pour les coussins. Il y en a deux espèces, LI, 15. Précautions à prendre pour obtenir ceux de cygne, de canard, d'oie, d'une bonne qualité, 18, 19.

## E.

**E**AU. Procédé de M. Fierlinger pour la charger d'acide carbonique, XXXI, 15. Ne peut pas être décomposée par le cuivre pur; note à ce sujet, 175, 176. Facilite les changemens de couleurs des sels métalliques opérés par l'action de la lumière, XXXIII, 293 et suiv. Opinion de plusieurs chimistes allemands et de leurs antagonistes sur la conversion de sa vapeur en gaz azote dans les tubes rouges, XXXIV, 6 et suiv., 11, 16; en air atmosphérique par la lumière, 35. Impossibilité de cette transformation, XXXV, 25, 27. Réfutation des expériences de Wiegleb sur le même sujet, par Van Mons, XXXVI, 180, XXXVII, 198, XXXVIII, 101. Tableau de sa faculté conductrice de l'électricité comparée à celle de l'alcool, XXXIV, 96. Est le principal agent de l'électricité galvanique; suivant Pfaff, 309. Recherches sur sa température pendant son évaporation, XXXV, 6. Sa décomposition dans les volcans, XXXVI, 290; par le fluide galvanique, XXXVII, 141. Perd une partie de ses qualités par la filtration, XXXIX, 126, 127. Sa décomposition par le courant de l'appareil électrique de Volta, XL, 227, XLI, 78; par la machine électrique de Van-Marum, XLI, 77. Celle qui est contenue dans l'acide muriatique est décomposée lorsqu'on soumet cet acide à l'action du fluide électrique, 309, 310, 321. Les expériences de Van-Marum prouvent qu'une très-petite quantité d'eau suffit pour éteindre les plu



terribles incendies, XLVI, 5, 10 et suiv., LIII, 151 et suiv. Ne transmet point le calorique à la manière des solides, selon Rumfort, XLVI, 251. Est un mauvais conducteur de l'électricité et de la chaleur, 256. Son mélange avec l'alcool produit une augmentation de température, XLVIII, 10, 11, 12. Objections de Deluc contre la composition de l'eau, XLVIII, 148, 149, XLIX, 307, 308, 325, LII, 181 et suiv. Observation contradictoire de celle de Van-Marum sur la quantité d'eau nécessaire à l'extinction des incendies, LI, 27 et suiv., LIV, 104. M. Ziegler est parvenu à la congeler par la seule compression de l'air, LI, 176. Proportions des deux principes qui la composent, LIII, 248. Ne dissout les gaz qu'en vertu d'une affinité chimique, suivant Humboldt, 255, 256. Dalton regarde cette absorption comme un effet purement mécanique, 257, 258. Acquiert une force d'expansion très-marquée par l'abaissement de température au-dessous du cinquième degré au-dessus de zéro, 276, 278. Explication de ce phénomène, 303. Sa fluidité n'est pas diminuée à zéro, 205, 206. Note sur sa formation par la seule compression, 321. Eau saturée de muriate de soude, proposée par M. Six pour remplacer l'eau ordinaire contre les incendies, LIV, 138. Rapport à l'Institut sur cette proposition, 138. N'altère pas les cairs des pompes, 143. Opinions et expériences des physiciens sur la proportion d'eau qui est contenue dans un pied cube d'air à différentes températures, LIV, 248, 250, 259. Notice chimique sur la présence des sels volatils dans celle de la pompe de l'Hôtel-Dieu de Nantes,

- de pommes de terre. Manière de la faire , LVI , 209 et suiv.
- Eaux alcalines gazeuses.** Maladies contre lesquelles elles peuvent être employées avec succès , XXXIII , 133. Proportion des substances qu'elles contiennent , 143. Légère modification proposée pour leur préparation , 153 , 154.
- de Bagnères de Luchon. Ont déjà été analysées par Bayen , LVII , 19. Ce chimiste a cru que leur principal minéralisateur étoit le sulfure de soude , 20. Leurs propriétés physiques , 23. Les expériences de M. Save prouvent qu'elles sont minéralisées par le gaz hydrogène sulfuré , 25. La source appartenant à M. Feras , doit être placée dans la classe des eaux salines , 26 , 27.
- distillées simples , inodores et aromatiques de la pharmacopée de Berlin. Réduction de leur nombre en pharmacie , XXXIII , 241 , 242.
- distillées des plantes. Désoxident le muriate sur-oxygéné de mercure , XLIV , 192.
- distillées des plantes inodores. Ont été regardées comme dénuées de propriétés médicamenteuses , XXXVIII , 300 , 301. Procédés usités pour leur distillation , 301 , 302. Corrections ajoutées à ces procédés par M. Delunel , 303. Différent de l'eau distillée simple , 304 , 311. Observations sur les eaux distillées , LVI , 316. On a cru pendant longtemps qu'elles n'avoient presque pas de propriétés , 316 , 317. Leurs défauts n'étoient que le résultat de leur mauvaise préparation , 318. Perfectionnement à ajouter à leur préparation , 318 , 319. Leur durée , 320 ; ont des vertus très-marquées ,

321. Moyen d'empêcher leur putréfaction, LVII, 176, 208. Cause de cette putréfaction, 176.
- hydro-carbonées de la fabrique de M. Paul, XXXIII, 143, 144. Leurs propriétés, 157.
  - hydrogénées de la fabrique de M. Paul, XXXIII, 143. Leurs propriétés, 157, 161.
  - artificielles hydro-sulfurées, XXXIII, 143. Leurs propriétés, 157.
  - mères de l'émétique. Retiennent en dissolution l'excès de tartrite de potasse, XLI, 51.
  - minérales. Leur division en quatre classes par Brugnatelli, XXXIV, 196.
  - minérales artificielles. Progrès et perfection de l'art de les préparer dus à la chimie, XXXIII, 125 et suiv.
  - minérales artificielles de la fabrique de M. Paul. Leurs propriétés médicinales, 132. Leur préparation, 136 et suiv. Doses de leurs principes, 142. Leur examen chimique, 144 et suiv.
  - minérales de la Chapelle-Godefroi. Leurs propriétés physiques, XLV, 305, 306, 308. Leur analyse, 309, 310 et suiv. Conjectures sur la cause de l'existence de ces sources, 316 et suiv.
  - minérales salino-sulfureuses de Gamarde, XXXV, 300. Situation de Gamarde et de sa source, 302. Leurs caractères physiques, 303. Leur analyse par les réactifs, 304; par l'évaporation, 307. Traitement du résidu, *ibid.* Proportion des substances qu'elles contiennent, 312, 313.
  - minérales des fontaines de la Maréquerie, situées à l'est et dans la ville de Rouen. Leurs prop-

- priétés physiques, LVIII, 315, 316. Propriétés et effets chimiques par les réactifs, 317.
- minérales de Rennes, département de l'Aude. Notice topographique des lieux où elles sont, LVI, 119. Leurs sources sont au nombre de cinq, 122. Leurs propriétés physiques, 124. Examen par les réactifs, 126. Traitement de l'eau des cinq sources par l'évaporation, 130 et suiv.
  - minérales de Tongres. Leurs propriétés physiques, XXXVI, 163, 168. Leur analyse par les réactifs, 164, 165; par le feu, 170. Substances qu'elles contiennent, 177, 178.
  - de Plombières. Leurs propriétés physiques, XXXIX, 160. Leur analyse par les réactifs, 161. Induction que l'on peut tirer des effets des réactifs sur cette eau, 162. Leur évaporation; phénomènes observés pendant cette évaporation, 163. Proportions des substances qu'elles contiennent, 169, 170.
  - des puits et de la fontaine de la ville de Gaildorf. Substances qu'elles contiennent, LX, 73, 74.
  - oxigénées. Fabriquées par M. Paul, d'après les vœux des médecins de Genève; leurs propriétés médicinales, XXXIII, 134. Leur préparation est une découverte qui pourra devenir très-avantageuse, 155, 161.
  - de Sedlitz de la fabrique de M. Paul; leurs propriétés médicinales, XXXIII, 133, 146. Contiennent une plus grande proportion de gaz acide carbonique que celles naturelles, 154.
  - de Seltz, de la fabrique de M. Paul; leurs

propriétés médicinales, XXXIII, 132. Proportions des substances qui entrent dans la composition de celles qui sont fortes ou foibles, 142. Contiennent une plus grande quantité de gaz acide carbonique que celles de la nature, 150. Inutilité des sels terreux qu'on y fait entrer accessoirement, 151. Avantages de celles de cette fabrique sur celles qu'on prépare dans les pharmacies et les laboratoires, 150.

— de Spa, de la fabrique de M. Paul. Diffèrent des naturelles par la présence du fer, XXXIII, 133, 145, 153, 160. Fortes ou foibles, leurs différences, 145.

— sures des amidonniers; leurs caractères physiques, XXXVIII, 248, 249. Leur distillation simple et avec le carbonate de chaux prouve qu'elles contiennent de l'acide acéteux, 250, 251. Examen de son résidu par les réactifs, 251, 252. Autres substances qu'elles contiennent, 260. Travaux de Parmentier et Sage sur ces eaux sures, 264 et suiv. Ne contiennent pas toujours les mêmes matériaux, 270.

EAUX-DE-VIE considérées comme boisson à l'usage des troupes ( Rapport sur les ), LIX, 5. Peuvent être imitées par un mélange d'eau et d'alcool, 6, 7. Proportions de ces deux liquides mélangés, 8. sont altérées par les eaux de mauvaise qualité avec lesquelles on les mêle, 11. Moyens de remédier à cette altération, *ibid.* Manière dont on les colore, 12. Précautions à prendre pour opérer la combinaison intime de l'eau et de l'alcool, lorsqu'on veut imiter les eaux-de-vie naturelles par ce moyen, 15. Phénomènes qui arrivent dans cette

combinaison, 16, 17. Causes de l'acroté qui se manifeste quelquefois dans l'eau-de-vie nouvelle, 22, 23. Cas où elle est d'un usage indispensable pour les troupes, 24. Tristes effets de l'abus de ces liqueurs, 25. Les eaux-de-vie du pays où se trouvent les soldats devraient être préférées pour leur usage, 28. Tableau des résultats obtenus par des mélanges d'eau et d'alcool, 33.

— brûlées. Communiquent aux eaux-de-vie douces un goût d'empyreume agréable aux peuples du nord, XXXVII, 24.

— de pommes de terre et de houblon. Moyens indiqués par M. Rézat pour les priver de leur odeur désagréable, LV, 60.

EBULLITION. Explication que M. Deluc donne de ce phénomène, XLIX, 235, LIV, 269. Objections et expériences contre la théorie de ce physicien, LIV, 270, 271.

ECAILLAGE. Défaut des faïences et des poteries, LV, 101.

ECAILLES de fer. Contiennent de l'eau, suivant M. Woodhouse, XXXVIII, 271, 272. Sont regardées par les chimistes français comme une combinaison de fer et d'oxygène, 271. Traitées au feu avec le charbon, donnent un gaz inflammable et du gaz acide carbonique, 273 et suiv. Voy. gaz oxide de carbone.

ECLAIRAGE. Perfectionné par Argand, XXXII, 271.

ECLIPSES de soleil et de lune. Arrivent dans les sizigies, XLIV, 296.

ECOLES d'instruction pratique proposées par M. Chaptal pour

- pour le progrès des arts ; leur division , XXXIII, 306. Choix et nombre des professeurs , 308.
- de teinture et de préparations animales , XXXIII, 313.
  - de travaux métalliques , XXXIII, 315.
  - de poterie et de verrerie , XXXIII, 315.
  - d'halotechnie et de distillation , XXXIII, 317.
  - spéciale de pharmacie. Séance publique du 4<sup>me</sup>. jour complémentaire an 13, LI, 234.

**ECORCE de cerisier.** Est substituée frauduleusement au quinquina ; ne paroit pas jouir de la propriété fébrifuge , LIX, 143.

- de tan. Analogie et différence qu'elle présente , comparée au quinquina jaune , LIX, 143.

**ECUME de mer.** Pierre employé avec le plus grand succès en guise de kaolin dans une fabrique de porcelaine , en Espagne , LVII, 196. Peut servir à faire de très-bons fourneaux de chimie , 197.

**EISENKISEL.** Ses principes constituans , LVII, 304.

**ELASTICITÉ.** M. Barruel regarde cette propriété des corps comme un effet du calorique , XXXIV, 100. Circonstances où elle peut se manifester , 104. Est moins énergique dans les corps liquides que dans les solides , 107. Est augmentée dans les corps gazeux par l'accumulation du calorique , 108. Conditions qui favorisent l'augmentation de cette propriété , *ibid.* Théorie de l'élasticité appuyée sur des faits confirmés par le calcul , 110. Manière dont elle modifie les effets de l'affinité propre à chaque substance , XXXVI, 315.

**ELECTRICITÉ (Leçons sur l').** Extrait de cet ouvrage , XXXIV, 95. Expériences de Saussure et induction

tion de l'eau, XLV, 182 et suiv. Observations chimiques sur différens liquides animaux soumis à son action, 193. Recherches physiques sur cette question : Quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 3. La quantité qui se développe dans la pile est différente selon la nature des conducteurs humides interposés entre les disques, XLVII, 20; 21, 22. Celle qui est développée par l'action chimique de la pile n'influe sur les effets électriques de cet appareil que d'une manière insensible, 30, 31 et suiv. Son application dans le traitement de quelques maladies, 190. Expériences galvaniques de MM. Hisinger et Berzelius, LI, 167. M. Pacchiani s'est servi de cet agent pour obtenir la décomposition de l'acide muriatique, LIV, 333, LV, 15, LVI, 152, LX, 314, 323. Expériences de la société galvanique pour constater la découverte de M. Pacchiani, LVI, 152, LX, 113 et suiv. Notices d'expériences faites par la société galvanique, LVII, 61. Tension produite par l'appareil de M. Maréchaux, 62. La pile végétale proposée par le docteur Baronio, n'a donné aucun résultat, 64, 65. Son action sur certains corps dissous dans l'eau, LVIII, 54. Revivifie les métaux en traversant leurs dissolutions, 55 et suiv. Augmente le degré d'oxigénation des acides et des sels métalliques, 60. Décompose les sels terreux, 63. Manière dont il opère la décomposition de l'eau, 64.

ELECTROMETRE (Essai sur un nouvel). Définition de cet instrument, XXXVII, 68. Récapitulation des différens électromètres inventés par quelques phy-



soixantième environ de l'électromètre à paille constitue la tension électrique occasionnée par le contact mutuel du zinc et de l'argent, 243. Identité des deux fluides galvanique et électrique confirmée par les expériences comparatives de Van-Marum, 297 et suiv., 301. Vitesse prodigieuse de son courant ~~sur~~ par la colonne électrique, 304. Oxyde et fond les métaux, 307, XLI, 188. Décompose l'eau, XL, 328, XLI, 488, 197, 198, XLII, 13, 14, 158. Rapport fait à l'Institut national sur les expériences de Volta, XLI, 3. Formule de son accumulation dans la colonne électrique, 10 et suiv., 24 et suiv. Expériences sur le développement d'acide et d'alcali par le moyen de la pile de Volta, 109. Agite les corps légers placés sur la surface du mercure d'une manière analogue à l'attraction et à la répulsion électrique, 199, 203. Effets qu'elle produit sur les sens, 208. Notice de quelques expériences de plusieurs savans, 311. Son action sur les acides, les sels et quelques substances végétales et animales, *ibid.* Enflamme le soufre, l'éther et la poudre à canon, 313. Expériences faites par Simon avec une colonne de plaques très-larges, XLII, 3. Observations de Nicholson sur la théorie de Volta, 157. Extrait de l'histoire du galvanisme, 316. Expériences de Davy, relatives à l'action de l'électricité galvanique sur la production de chaleur et aux changemens qu'elle occasionne dans différens fluides, XLIV, 206 et suiv. Mémoire pour servir à son histoire, 267. Expériences galvaniques faites pour déterminer les quantités d'oxygène et d'hydrogène qui se dégagent dans la décomposi-

**EMAIL** des dents. Voy. dents humaines, dents d'éléphant et ivoire.

— blanc. Sa composition, XXXIV, 200 et suiv. Précautions qu'on doit prendre pour qu'il ait de suite toute sa blancheur, 207, 208.

**EMAUX.** Recherches sur leur composition, XXXIV, 200. Manipulation qu'on doit employer lorsqu'on veut les rendre propres à être portés sur les métaux, 202. Conditions qui influent sur leur réussite, 205. Qualités qu'ils doivent avoir, 209.

— colorés par des oxides métalliques. Manière de les peindre, XXXIV, 209, 210.

**EMERI.** Contient les mêmes principes que le corindon, XLIV, 44.

**EMPLATRE.** Les auteurs de la Pharmacopée batave donnent ce nom à des préparations auxquelles il ne convient pas, LVIII, 32.

— de cigue. Sa préparation, LVIII, 34.

— de diapalme. Moyen de prévenir sa dessiccation, XXXIII, 64.

— divin. Noircit à l'extérieur, par la vétusté, XXXIII, 65.

— mercuriel, LVIII, 34.

— de savon. Défaut du procédé de la Pharmacopée batave pour le préparer, LVIII, 33.

— de savon camphré, LVIII, 33.

— vésicatoire. Meilleure méthode pour le préparer, LVIII, 33, 34.

**EMPLATRES** diffèrent des onguens par la présence des oxides métalliques, XXXIII, 50. Des véritables savons par leur insolubilité dans l'alcool et l'eau, 53.

Ils ne doivent être ni trop secs, ni trop mous, 52. En vieillissant, ils acquièrent plus de consistance, 63. Liste de ceux qu'on doit conserver dans les Pharmacopées, 247.

**ENCRE.** Est une dissolution de tannate et de gallate de fer dans l'acide sulfurique, XXXV, 38. Noireit par l'absorption de l'oxygène, 39. Avantages de celle faite par la dissolution du fer dans la teinture de noix de galles, sur l'encre ordinaire, 40. Se décolore entièrement par le gaz hydrogène sulfuré, 41. Expériences des chimistes pour la rendre indélébile, L, 221. On peut en obtenir une très-belle de plusieurs substances végétales, 223.

— indélébile. Recette de MM. Westrumb et Bosse, pour la préparer, XXXII, 172.

— sympathique faite avec le jus de citron. Donne à l'écriture une couleur de châtaigne, lorsqu'on l'expose au feu, XXXIX, 279. Partage cette propriété avec beaucoup d'autres sucs de végétaux, 280; la doit à une matière mucoso-sucrée, et non à son acide, 282, 284. Cause de ce phénomène, 286 et suiv. Offre un moyen simple et facile de reconnoître dans tous les fluides la présence du sucre ou du mucilage, 292.

— sympathique de cobalt, XXXIII, 116, 121.

**ENGALLAGE.** Opération de teinture qui rend la couleur de garance solide, XXXI, 197.

**ENTONNOIR** à filtrer. Sa description, XLIV, 223.

**EPIDÉMIE** catarrhale qui a régné à Paris, dans l'hiver de l'an 11 (Mémoire sur l'), XLIX, 239.

**EPIDERME** des arbres. Se rapproche des caractères du liège, XXXV, 169.

— des roseaux, des gramens et de la prêle des bois. Contiennent de la silice, XXXI, 279, XXXII, 169, 190.

**ESGOUSSAGE.** Défaut des poteries, LV, 101.

**ESPÈCES.** Liste de celles recommandées dans le nouveau Dispensaire de Berlin, XXXIII, 257.

**ESPRIT** de cochléaria. Moyen de le rendre plus énergique, LVII, 207.

— de mélisse composé. Moyens d'améliorer sa préparation, LVII, 209.

**ESPRITS** de preuve. Leur composition, XLVIII, 16.

**ESSAI** sur la théorie des trois élémens comparés aux élémens de la chimie pneumatique. Examen critique de cet ouvrage, LII, 100, 222.

**ETAIN.** Allié de plomb, effet qu'il éprouve de la part du vinaigre, du vin et de l'huile, XXXII, 243 et suiv. Le vinaigre n'attaque le plomb que dans les points où l'air le touche en même tems, 248. Le vin a plus d'action sur le plomb que le vinaigre, 253. Proportions dans lesquelles cet alliage est sans danger, 254. Retiré, par son oxidation, des scories du métal de cloche, XLI, 167, 168. Quantité de charbon la plus convenable pour la réduction de son oxide, 168. Ne contient pas d'antimoine; — est aussi pur que celui d'Angleterre, 170. Allié d'un atôme de zinc, acquiert des propriétés galvaniques, 172. Doit son grain et son cassant au plomb, 173. Proportion de son alliage, 175.

— en grains, du Goanexuato. Son analyse, LIII, 266.

**ÉTAMAGE** du cuivre (Recherches sur l'), LI, 44, 117, 237. On a proposé de substituer le zinc à l'étain dans cet étamage, 47, 49, 66. Défauts de cette dernière préparation métallique, 64, 68, 70 et suiv. En quoi consiste cette opération, 131, 132. Causes de la durée et de la destruction de l'étamage, 135, 136. Considéré comme un alliage soluble dans les acides qui entrent dans les alimens, 140. Moyen de reconnoître l'étamage fin et celui qui ne l'est pas; 145. Les différens essais faits en Espagne, pour l'étamage avec le zinc, n'ont pas réussi, 235 et suiv. Supplément au traité publié par M. Proust, sur ce sujet, LVII, 73.

**ÉTÉ.** Faits qui servent à expliquer les variations de température pendant cette saison, XLV, 166.

**ETHER.** Projet d'expériences pour en obtenir par l'intermède du charbon chargé d'oxigène, XXXII, 23. Mouvemens spontanés que ses émanations communiquent à plusieurs corps flottans dans l'eau ou dans du mercure, XL, 3, 12, 14. Peut dissoudre l'or. Cette dissolution est employée avec avantage pour dorer le fer ou l'acier, XLIII, 214, 215. S'étend à la surface de l'eau comme l'huile, 193, 202, 204.

— acéteux. Obtenu de la distillation du vinaigre, XXXVII, 280; ou du phlegme de la distillation du vinaigre, XLI, 280. Remarques de Proust et Fourcroy sur sa formation, XLII, 246.

— acétique. Son emploi dans les pharmacies, XXXIII, 241. Se change en acide oxalique par l'action de

- l'acide nitrique, LVIII, 195. Observations sur les deux préparations de cet éther, 199. Procédé de Pelletier pour le préparer, 200. Procédé par l'intermède de l'acide sulfurique, 201. Propriétés que présentent les éthers obtenus par ces deux méthodes, 203. Obtenu par la distillation du vinaigre, XLI, 279, 280.
- martial. Propriétés que lui attribue Tromsdorff, LVIII, 323. Résultat des expériences de Cadet, sur cet éther, *ibid.*
  - muriatique. Sa décomposition, XXXII, 319. Impossibilité de l'obtenir par l'acide muriatique simple, XXXIV, 141, 292. Sa préparation par l'intermède de l'oxide de manganèse, 144, 148, 150, 292 et suiv. Moyen de le séparer de l'acide oxigéné, 150, 151. Procédé de M. Basse, pour l'obtenir, XL, 111. M. Proust pense que l'oxigène de l'acide muriatique oxigéné n'est point nécessaire pour la formation de cet éther, XLII, 268 et suiv. Opinion contraire de Fourcroy, 273.
  - nitrique. Sa préparation avec l'oxide de manganèse, XXXIV, 296. Procédés de différens chimistes pour sa préparation, XLII, 260. La méthode de Chaptal est la meilleure, 261. Modification proposée par Proust, 262, 263 et suiv. Procédé de D. Black pour l'obtenir à froid, 267.
  - phosphorique. Sa préparation, XL, 123, 127. Sa rectification, 130. Ses propriétés physiques, 131.
  - sulfurique. Ses propriétés médicinales sont plus certaines que celles des autres éthers, XXXIII, 241. Passe à la distillation avant l'éther muri-

rique, XXXIV, 147. Objections contre la théorie de Fourcroy et Vauquelin, 289. Sa préparation avec l'acide sulfurique seul, 294 : avec le même acide et l'oxide de manganèse, *ibid.* Théorie de M. Dabit sur sa formation, 297 et suiv., XLIII, 101. Diffère essentiellement de ceux formés par les autres acides avec l'oxide de manganèse, XXXIV, 319, 325. Phénomènes qui accompagnent sa formation, XLII, 252 et suiv. Examen de son résidu, 254. Procédés pour sa rectification, 256 et suiv. Dissout le muriate d'or, 258. Phénomènes qui résultent de son mélange avec l'eau ; XLIII, 302, 303. Observation sur sa composition, LV, 70. Moyens indiqués pour le rectifier, 72, 73. Le procédé recommandé par les auteurs de la Pharmacopée batave, pour sa préparation, est défectueux, LVII, 203, 204.

**ETHERS.** Causes de leur formation, suivant Brugnatelli, XXXIV, 197. Préparés avec l'oxide de manganèse et différens acides, 283. Opinion de M. Laudet sur leur identité, 287. Table de leur pesanteur spécifique, 331 (1).

**ÉTHÉRIFICATION.** N'exige pas absolument la présence de l'alcool, selon Fabroni, XXXI, 307, 326. Quel est son mécanisme, d'après M. Dabit, XXXIV, 306.

**ÉTINCELLE électrique.** Opinion de Biot, sur sa nature, LIII, 321, 326.

(1) Voyez les Mémoires de Thenard sur les Ethers, insérés dans le premier volume de la Société d'Arcueil qui vient de paraître.

**ETINCELLES** électriques de la colonne de Volta. Positives et négatives ne présentent aucune différence, XL, 312, 313. produites par une colonne composée de larges plaques, sont accompagnées de pétilllement, XLII, 8, 9. Phénomènes qu'elles présentent dans l'air raréfié et dans le gaz oxigène, 10. 20. Ne donnent plus de rayons rouges dans le vide, 11. Métaux qui les transmettent, 13 et suiv. Phénomène produit par le molybdène, 17.

**ETHIOPS** martial. Voy. Oxide de fer noir.

**ETOILE** tombante, est, suivant Lauthin, une substance animale, XXXI, 16.

**ETOILES** fixes. Expériences sur leur lumière, LIX, 232.

**ÉVAPORATION.** Manière dont elle s'opère, selon Leslie, XXXV, 5. Expériences de ce physicien, sur l'évaporation de la glace, 9. Causes qui concourent à l'opérer, selon Kirwan, XLIV, 315. Diffère de la vaporisation, selon les chimistes modernes, XLIX, 316; LIII, 8, 9. M. Deluc regarde ces deux phénomènes comme identiques, XLIX, 317; LIII, 10. Théorie de Leroy, sur le mécanisme de ce phénomène, LIV, 28. Objections contre cette théorie, 28, 28a.

**EUDIOMÈTRE** de Dary. Sa description, XLII, 301.

— de Pepys, XLI, 189.

— de Volta. Avantages qu'il présente, LIII, 242, 250.

**EUDIOMÉTRIE.** Son insuffisance pour faire connoître les qualités physiques de l'air contagieux des



marais , XXXIII , 165. Examen des méthodes eudiométriques par le gaz nitreux , le gaz hydrogène , le sulfure alcalin liquide , et la combustion du phosphore , XXXIV , 73 , 75 , 76 , 78 et suiv. Expériences sur les moyens eudiométriques , etc. Rapport à l'Institut , sur le mémoire qui porte ce titre , LIII , 239.

EXCITATEURS du fluide électrique. Métaux et substances auxquels Volta donne ce nom , XL , 228.

EXPÉRIENCES sur le gaz oxide de carbone , par la Société des chimistes hollandais , XLIII , 113.

EXSICCATION des drogues simples , XXXIV , 48.

EXTRACTIF. Est une des causes de la saveur empyreumatique de quelques eaux-de-vie , XXXVII , 8. Abonde dans le moût , 52. Est précipité du vin avec le tartre , après la fermentation , et forme la lie , 32 , 33.

EXTRAIT d'une lettre de M. Scherer à M. Van-Mons , XXXI , 11.

- d'un mémoire de Vauquelin , sur les sèves des végétaux , XXXI , 20.
- du premier mémoire de Fourcroy et Vauquelin , sur l'urine , XXXI , 48.
- d'un rapport sur les moyens employés pour retirer l'antimoine de ses mines , XXXI , 159.
- de deux rapports faits à la Société d'émulation de Rouen , *ibid.*
- d'un mémoire sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce , XXXI , 195.
- d'une lettre de M. Scherer à M. Van - Mons , XXXII , 169.

- du Journal de physique, publié en allemand, XLI, 106.
- d'un rapport fait à la conférence des mines, sur les manganèses oxidés susceptibles d'être employés, etc., XLI, 150.
- d'une lettre de M. Chenevix à M. Vauquelin, sur le métal de M. Hatchett, XLI, 194.
- d'un mémoire sur quelques expériences galvaniques, par M. Gerboin, XLI, 197.
- d'une lettre du docteur G. M. de Freyberg à M. Babington, sur la composition des alcalis et des terres, XLI, 205.
- d'une lettre de Londres, sur la propriété tannante du cachou, XLI, 309.
- d'un mémoire de Proust, sur le tannin et ses espèces, XLII, 89.
- d'une notice sur divers procédés propres à corriger les défauts de certains fers, etc., XLII, 183.
- du journal de Nicholson, XLII, 195; XLIV, 21.
- d'un mémoire de M. Ekeberg, sur les propriétés de l'yttria, etc., XLIII, 276.
- des expériences de M. Henry, pour la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306.
- d'une lettre de M. Chenevix à M. Vauquelin, sur la propriété du nickel non attirable à l'aimant, XLIV, 221.
- d'une lettre de M. Vignon, sur la meilleure manière de construire les entonnoirs à filtrer, XLIV, 225.
- d'une

- d'une lettre de M. Carbonell à M. Deyeux, sur un procédé nouveau pour obtenir une peinture couleur de pierre, etc., XLV, 246.
- d'une lettre de M. Chenevix, contenant l'annonce d'un nouveau métal, à M. Vauquelin, XLV, 253.
- d'un mémoire sur le béril de Saxe; par Vauquelin, XLVIII, 134.
- d'un mémoire sur le platine, par Fourcroy et Vauquelin, XLVIII, 177.
- des journaux allemands, XLIX, 55.
- d'une lettre de M. Proust à M. Vauquelin, XLIX, 177.
- d'une notice sur la désinfection guytonienne, L, 81.
- d'un mémoire sur la cristallisation de l'acide phosphorique, L, 314.
- d'une lettre de Westring à M. Bergman, L, 318.
- du rapport fait à l'Athénée des arts, sur les fontaines filtrantes, LI, 37.
- du mémoire de M. Payssé, sur la préparation en grand des oxides de mercure, LI, 195, LII, 68.
- d'une lettre du docteur Wollaston au docteur Marcet, LII, 51.
- du rapport fait à l'Académie des sciences de Pétersbourg, par Robertson, de son voyage aérostatique, LII, 121.
- de différens mémoires de M. Steinacher, LIII, 83.
- d'un mémoire de Richter, sur la purification du nickel et du cobalt, LIII, 107.

- d'une lettre de M. Planche à M. Bouillon-Lagrange, sur la décomposition spontanée de la dissolution nitrique du camphre, LIII, 346.
- d'un mémoire intitulé : Considérations sur les couleurs et sur quelques-unes de leurs apparences singulières, LIV, 5.
- d'un mémoire sur l'écorce de saule blanc, LIV, 287.
- d'une lettre à M. Berthollet, sur les fabriques de fer du pays de Galles, LIV, 196.
- d'une lettre de M. Blegden à M. Berthollet, sur les parties constituantes du tannin, LV, 84.
- d'un mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur la découverte d'une matière inflammable et détonnante, LV, 303.
- d'un mémoire de M. Emhof, sur la végétation, LV, 309.
- d'une lettre de M. Haussmann à M. Berthollet, LVI, 5.
- d'un mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LVI, 37.
- d'une lettre de M. Pacchiani à M. Fabroni, sur la décomposition de l'acide muriatique, LVI, 111.
- d'un mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur le guano, etc., LVI, 258.
- d'une lettre de M. Proust à M. Vauquelin, sur la porcelaine, etc., LVII, 196.
- d'un mémoire sur les cheveux, LVIII, 41.

- d'une lettre de M. Hisinger à M. Vauquelin, sur l'analyse d'une pierre du genre du pléonaste, LVIII, 97.
- d'une lettre de M. Hausmann à M. Berthollet, LVIII, 182.
- d'un mémoire sur un principe nouveau dans les pierres météoriques, LVIII, 261.
- d'un rapport du juge de paix du canton de Verzenobré, sur une pierre météorique, LIX, 34.
- d'un mémoire manuscrit, sur le café, LIX, 22, 294.
- d'une lettre de M. Boudet, pharmacien de la grande armée, sur les eaux de Gaildorf, en Allemagne, LX, 67.
- d'une lettre de M. Gehlen à M. Vogel, LX, 78.
- d'une lettre de M. Pfaff, à M. Berthollet, LX, 314.
- de casse, XLIII, 39.
- de ciguë, de stramonium, etc. Procédé de Stork, pour les préparer, XLIII, 42.
- de coloquinte, XLIII, 39.
- de coquelicot, *ibid.*
- de genièvre. Sa préparation, *ibid.*
- d'opium. Énumération des moyens proposés pour le purifier, XLIII, 40, 41. Inconvéniens des procédés usités pour sa préparation, XLVI, 161. Examen de ces divers procédés, 163. Avantages du procédé recommandé par M. Leroux, 164.
- de quinquina. Sa préparation par la décoction

ou par l'infusion, XLVI, 23, 24. Le second moyen est préférable, 32.

— de réglisse. Les pharmaciens doivent le préparer eux-mêmes, XLIII, 42.

— de rhüs *radicans*. Méthodes différentes de le préparer, XXXV, 290.

— ou vinaigre de saturne. Est un mélange de plusieurs sels, XXXIII, 239.

— de tamarin. Inconvénient de le préparer à froid, XLIII, 39.

— de séné. Manière de le préparer, XLIII, 42.

— de *solanum scandens*. Son action sur le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 199. Décompose le sel, à chaud, 201.

**EXTRAITS pharmaceutiques.** Différent de l'extractif par le mélange de beaucoup de principes étrangers, XLIII, 20. Matériaux immédiats qui forment les végétaux, 22. Division des extraits en quatre classes, 30. Leurs différens modes de préparation, 38 et suiv. Méthode employée par Lagaraye, 43. Sont conservés dans la pharmacopée de Berlin, dans le même nombre qu'anciennement, XXXIII, 247. Sont prescrits en petit nombre par les médecins français, 249. Ceux qui demandent un procédé particulier pour leur préparation, XLIII, 38. Préparation préliminaire de ceux faits avec des racines fraîches et muqueuses, 43. Avantages des extraits qui sont préparés avec des plantes sèches, 44. Mode de préparation de ceux dans lesquels on veut conserver une substance résino-gommeuse, 44. Ceux faits par l'alcool, 45. Leur action sur le sublimé corrosif, XLIV, 197. Défauts de ceux de la

- pharmacopée batave , LVIII , 7. Autre cause qui influe sur leur nature , 8 .
- secs de Lageraye. Méthodes suivies pour leur préparation , XLIII , 42.

## F.

**F**ABRIQUES de coton établies à Rouen et à Montpellier. Causes de leur prospérité , XXXV , 121.

— d'étoffes de soie. Causes de la prospérité de celles de Lyon , XXXV , 119.

— de France. Causes de leur imperfection , XXXIV , 114 , 117 et suiv. Moyen d'y remédier , 114 , 117 , 121 et suiv. Choix des localités qui conviennent aux divers genres de fabrication , XXXV , 113 et suiv.

— de toiles peintes. Ne prospèrent point dans les climats chauds , XXXV , 123.

**FAÏENCES.** Différent des autres poteries par leur émail blanc , XLIV , 258. Leur origine , *ibid.* Observations sur les dangers de leur usage , ainsi que des poteries de mauvaise qualité , LV , 97. Nature de leur biscuit , *ibid.*

— de Strasbourg peintes sur émail ou japoonnées , XLIV , 250. Leurs défauts , 261.

**FÉCULE verte.** Voy. Parenchyme vert des végétaux.

**FELDSPATH.** Proportions de ses principes , XXXIX , 306.

— blanc d'Amérique ; humecté , absorbe tout l'oxigène de l'air atmosphérique , XXXV , 103.

— chatoyant rouge et bleu de Norwège , XXXII 196.

— noir; est contenu dans le basalte d'Unkel. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.

**FER.** Etat de son oxide dans la mine de titane, XXXIV, 271. Sa conversion en acier au milieu d'une masse de sable siliceux pur, XLI, 184. S'allie avec difficulté à l'argent et au plomb, XLIII, 47, 48. Fondu avec ces métaux, leur communique sa propriété magnétique, 50. Retient une portion d'argent et devient très-dur par cet alliage, 52. mis en fusion avec ce dernier métal; contractent ensemble une véritable union chimique, 54. Sa combustion spontanée lorsqu'on le traite avec l'acide acétique, 87. Causes de ce phénomène, 87, 89.

— doux. Sa conversion en acier fondu par le diamant, XXXI, 328. Résultats de cette expérience qui prouvent indubitablement que le diamant est du carbone, 335, XXXII, 208, 209.

— fragile à chaud. Manière de le forger et d'augmenter sa ténacité, XLII, 184. Paroit devoir sa fragilité à quelqu'alliage, 185.

— à froid. Cause de sa fragilité; moyen de l'adoucir, XLII, 186.

— malléable. Sa conversion en acier fondu par le procédé de M. Müschet, XLI, 178.

— métallique de Kamsdorf. Son analyse, LI, 164.

— météorique. Caractère qui le distingue du fer terrestre, LI, 164.

— météorique de Solavonie. Son analyse, LI, 161, 162.

— météorique de Sibérie. Proportion des principes qui le constituent, LI, 162.



- natif du Pérou. Ses caractères, XXXV, 47. Est un alliage de fer et de nickel, 48.
- spathique d'Allevard,
- de Baigorry,
- de Vaunaveiss; leur description, LVI, 301, 302, 303. Proportion de leurs principes constituans, 311, 312. La présence du manganèse dans cette mine n'est point constatée, 314.
- sulfuré. Forme la gangue du platine, XLIX, 192.

**FERS** natifs d'Amérique, de Sibérie, de Bohême, du Sénégal; leur description minéralogique, XLIII, 253. Renferment dans leurs cellules des noyaux pierreux qui ressemblent au péridot, 253, 260. Conjectures sur leur origine, 254. Contiennent tous du nickel; leur analyse, 263, 265.

**FERMENT.** Matière végéto-animale; cause de la fermentation du moût; siège dans des utricules particulières du raisin, XXXI, 301, 312, 317. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVI, 308, 309. Manière dont il se comporte avec les réactifs, 310. Son action sur le sucre, 310, 311 et suiv. A beaucoup d'affinité pour l'oxigène, 315, 316.

**FERMENTATION acéteuse.** Opère la conversion de toutes les liqueurs vineuses et de tous les corps organisés en vinaigre, XXXV, 179, 183.

— des substances animales et végétales peut être suivie d'inflammations spontanées, XLVIII, 257, 258.

— putride. A pour cause une humeur contenue sous les tégumens du corps animal, selon Fabroni, XXXI, 305. Opère la conversion des liqueurs ani-

males en acide acéteux et en ammoniaque, XXXV, 183.

— vineuse. Sa cause, ses phénomènes et ses produits, XXXI, 301 et suiv., 318. Nouvelle dénomination proposée par Fabroni, 301. Remarques de Fourcroy à ce sujet, 309 et suiv., 327. Peut avoir lieu sans le contact de l'air, 302, 319. Convertit le principe sucré du moût en alcool, XXXV, 289. Causes de son développement, XXXVI, 7. Est d'autant plus lente que la température est plus froide au moment des vendanges, 8. Phénomènes qui l'accompagnent, 22 et suiv. Libre ou close, différence de son produit, 26. Manière de la diriger d'après la nature du raisin, 35. Transforme la matière sucrée en acide carbonique et en alcool, 113, 120. S'opère par une soustraction continue de carbone et d'oxygène, 114 et suiv. Terme de sa durée, 124 et suiv. A été connue dans la plus haute antiquité, XLVI, 294. Proust ne pense pas que cette fécule que Thenard a nommée ferment, soit la cause immédiate de ce phénomène, LVII, 246, 248. Autre cause que ce chimiste regarde comme la véritable, 246, 247.

— insensible du vin dans les tonneaux, manière de la gouverner, XXXVI, 134. Est très-longue dans les vins de Champagne mousseux, 136.

FEU. Convertit, par la distillation, tous les corps organisés en acide acéteux empyreumatique, XXXV, 182, 184. Moyen de remédier à quelques inconvéniens résultant de son inégalité dans les distillations en grand, XLV, 297.

— des poëles. Son application à la préparation de

**l'extrait d'opium par longue digestion , XLV , 303.**

**FEUILLES** de plantes ; exposées au soleil , décomposent l'acide carbonique et dégagent du gaz oxygène , XLIII , 206. Ne décomposent pas l'eau , 207. A l'ombre ou flétries , dégagent du gaz acide carbonique , 208. Purifient l'air vicié , L , 219. Explication de ce phénomène par Sennebier et Saussure , 229 , 230.

**FIBRE animale.** Précipite de leurs dissolutions l'or , l'argent et le mercure , par leur affinité aidée de la lumière , XXXJ.I , 291.

**FIBRINE.** Sa formation dans le sang , XXXIV , 272.

**FIENTE** de chien ; son usage dans la teinture des maroquins du levant , XXXI , 197.

**FIÈVRES** pernicieuses ou ataxiques ; leur classification , XLI , 288. Leurs causes , 284. Ne sont guéries que par le quinquina , 286.

— d'hôpital. Les ravages qu'elles exercent peuvent être arrêtés par les fumigations acides , L , 88.  
*Voy.* Fumigations acides.

**FIGES.** Contiennent beaucoup de sucre cristallisable , LVII , 146.

**FILONS.** Définition qu'en donne Werner , XLIX , 131. Opinion des physiciens sur leur formation , 132. Ont été primitivement des fentes vides qui se sont remplies par le haut , selon Werner , 134 , 135. Objections de Hassenfratz sur cette théorie du géologiste allemand , 146 , 147 , 148.

**FILTRES.** Matières dont on les forme , XXXIX , 117. Ceux de papier Joseph sont préférables à ceux

de papier gris, 118, 119. Les filtres en drap sont usités pour la filtration des airops, 123. Ceux de toile servent à filtrer les liqueurs alcalines, *ibid.* Manière de disposer les filtres de verre, 124.

**FINERY CINDER.** Voy. Ecailles de fer.

**FLACONS désinfectans**, XLI, 219. Leur préparation et leur usage, XLVI, 119. La composition qu'ils renferment conserve très-longtems sa propriété, XLVI, 119. Capacité de ceux qu'on veut rendre portatifs, 121.

**FLAMME.** Effets de son impulsion sur les corps suivant différentes directions, XXXIII, 176 et suiv. Ses angles de réflexion sont les mêmes que ceux de l'air, 179, 180. Mesure de son ascension dans les tuyaux de cheminées, 182 et suiv.

— gazeuse. Est le résultat de la combustion des gaz oxygène et hydrogène, XLV, 134. Son emploi dans le chalumeau hydrostatique peut être très-utile, 134. Parvient à fondre complètement les substances les plus réfractaires, telles que la baryte, l'alumine et le silex, et plusieurs métaux, 134, 135 et suiv. La chaleur qu'elle produit dépend des quantités proportionnelles des gaz que l'on emploie, 138. Voy. Chalumeau.

**FLEURS argentines.** Oxyde d'antimoine à 20 pour 100 d'oxygène, XXXII, 261.

— de vin. Sont des rudimens de végétation, XXXVI, 250.

**FLOTTEUR.** Machine employée par MM. Robertson et Sacharoff pour s'assurer positivement de la direction de l'aérostat, LII, 128, 129. Voy. Voyage aérostatique de Robertson.

**FLUATE** de chaux. Est de toutes les substances celle dont le pouvoir de dispersion de la lumière est le moindre, XLVI, 50. Réfracte les couleurs prismatiques dans un ordre renversé, 50.

**FLUIDES.** Doivent leur évaporation à leur affinité pour le calorique. XLII, 67. Ne sont pas tous susceptibles de se convertir en vapeurs, 69. Considérés comme conducteurs de la chaleur, XLV, 177, XLVI, 250. Sur les mouvemens que certains fluides reçoivent par le contact d'autres fluides, XLVII, 303 et suiv. Expériences de Carradori sur leur apparente répulsion, observée par Darnaud, LI, 217.

— élastiques. Loi de leur expansion, XLIV, 218.

— électrique. Concours de l'humidité pour sa transmission, XXXIV, 95. Faculté conductrice de différens corps, 96 et suiv. Augmentation de sa résistance à son passage dans le vide, 199. Opinion de Saussure sur les élémens qui constituent ce fluide, 100. Employé par M. Henry pour opérer la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306, 307.

— galvanique. Raisons données par un auteur anonyme pour démontrer son analogie avec l'électricité, XXXI, 122. Nouvelles expériences sur ce fluide, XXXVII, 132. La commotion qu'il produit diffère de celle qu'occasionne le fluide électrique, 134, 137. Organes les plus sensibles à l'irritation galvanique, 36, 37. Opinion de M. Robertson sur sa nature acide, 139, 145. Opère la décomposition de l'eau, 141, 142. Manière de l'accumuler par plusieurs appareils, 145, 146, 147. Substances conductrices de ce fluide; leur ordre, 296. Son

accumulation au passage des organes aux armatures; conséquences tirées de ce fait, XXXVIII, 43 et suiv. Son action sur quelques acides et sur quelques substances végétales et animales, XII, 311. Effets de ce fluide appliqué à différentes plantes, XLVII, 205. Expériences sur sa vitesse, XLVIII, 102. Voy. Electricité galvanique.

FOIN. Est disposé à fermenter lorsque la fenaison a été faite dans un tems humide, LXVIII, 258. Cette fermentation peut donner lieu à des inflammations spontanées, *ibid.* Moyens de prévenir ces accidens, 258, 259.

FONDANS pour les émaux; leur composition, XXXIV, 203; pour les couleurs, *ibid.* et suiv.

— salins. Leur emploi dans la verrerie, XXXV, 325.

FONDERIES de Halsbruck. Description des procédés suivis dans cette usine, XXXVIII, 197, 208.

FONTAINE de Moïse, au sud de la ville de Suez; singulier phénomène d'hydrostatique qu'elle présente; sa description, XXXIV, 86.

— filtrantes de MM. Smith et Cuchet (Extrait d'un rapport fait à l'Athénée des arts sur les), LI, 37. Ne désinfectent point complètement l'eau qu'elles filtrent, 41, 43.

FONTES de fer. Influence de la nature des coacks sur leur ténacité, XXXI, 117. Restées longtemps au fond de la mer, ne s'oxydent pas également par-tout, XLVII, 107. Lettre à ce sujet au général le Vavasseur, *ibid.*

FORCE magnétique. N'éprouve point de variations sensibles aux plus grandes hauteurs où l'on puisse

parvenir, LII, 86, 94. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Celle du nickel est détruite par l'arsenic, LIII, 177. *Voy.* Nickel.

**FORCES centrales.** Agissent simultanément en sens contraire, XLIV, 301.

**FORGES** de Styrie et de Nassau-Siegen. N'emploient que des mines de fer spathiques, XXXVI, 62. Fabriquent de très-bon acier naturel, 62, 67.

**FOSILES** cristallisé en octaèdre, trouvé à Fahlum, en Suède, LVIII, 298. Sa description minéralogique, 298, 299. Résultat de son analyse, 300, 302.

— du Devonshire. Exposé de quelques expériences analytiques sur cette production minérale, LX, 297. N'a point encore été décrit, 298. Ses caractères chimiques, 299. Son analyse, 301, 303. Noms qu'on propose de lui donner, 307.

— de Saint-Ausle, en Cornouailles. Ses caractères extérieurs, LX, 307, 308. Son analyse chimique, 308.

**FOUDRES** de Heidelberg. Conservent le vin sans altération pendant des siècles, XXXVI, 234.

**FOURMIS** blanches. Font une partie de la nourriture des Hottemets, XLIII, 219.

**FOURNEAU** de Robertson, consume en entier sa propre fumée; sa description, XLII, 39.

**FOURNEAUX** de blanchisseuses, de teinturiers, économiques, de MM. Pluvinet et Mésaize, à deux et trois événements; leur description, XXXI, 160 et suiv. Fourneaux connus sous le nom de galères. Correction imaginée par M. Curaudau pour

- Économie de la main-d'œuvre et du combustible, XLVIII, 193. Leur description, 194, 195.
- d'évaporation. Leur imperfection, XLVI, 279, 280. Observations générales sur leur construction, 284. Description d'un fourneau d'évaporation où on peut élever la température à volonté, 286. Avantages que présentent ceux de M. Curaudan, L, 134, 136. Leur description, 137.
- de verrerie. Qualités des argiles propres à leur construction, XXXV, 315. Manière de les construire, 318; de les dessécher, 319. Description de celui de Dalosme où la combustion est complète, 320, XLI, 87. Règles pour déterminer leur température, XXXV, 321, XXXVI, 87.
- FOYERS de Pensylvanie. Leur description, XXXII, 273. Ont été mis dans le commerce, par Desarnod, 274.
- FARGONIQUE. Principe matériel du froid. Être imaginaire qu'on a voulu nouvellement introduire en physique, LVII, 70, 71.
- FROID, produit par l'évaporation, indique exactement le degré de sécheresse de l'air, XXXV, 6.
- artificiel. Produit par un mélange de chaux et de neige, XXXII, 171. On en obtient un très-intense par le mélange de muriate de chaux et de neige, XL, 59.
- FROMAGES de Parmesan. Leur fabrication, XXXII, 287 et suiv. Sont colorés par le safran, 291. Leur cuisson, *ibid.* Leur salaison, 294. Parti que l'on tire du petit lait, 295.



**FUMÉE.** Son ascension et sa température dans les tuyaux de cheminée, XXXIII, 185, 186, 197. Pesanteur de son courant, 202. Son influence sur l'odeur et la saveur âcre des brouillards, 225, et suiv.

**FUMIGATIONS acides.** Expériences de Guyton pour trouver comment elles détruisent les émanations délétères et contagieuses, XXXIX, 81 et suiv. Leur avantage sur l'emploi de la chaux et des alcalis pour détruire les miasmes, XLII, 36. Nouvelles observations qui constatent leurs bons effets pour désinfecter et arrêter les effets de la contagion, XLVI, 113. Lettre de M. J. Poggi sur leur usage dans les épizooties, XLVIII, 43. Employées avec un grand avantage à Ferrare et à Livourne, contre ces maladies des animaux, 55, 59. Objections du D. Rascori sur leur efficacité, 49, 53, 60, 186. Lettre de M. Laudun sur la nécessité d'en introduire l'usage dans les hospices de Lyon, L, 87. Suite des observations sur leur propriété anti-contagieuse, LI, 311, et suiv. Ont arrêté à Coutances et à Dijon les progrès d'une maladie contagieuse, 313, 315.

— d'acide muriatique. Employées pour la première fois à Dijon pour désinfecter les caves sépulchrales et les prisons de cette ville, XXXIX, 76, 77. Recommandées par Vicq-d'Azir contre les épizooties, 77. Sont généralement adoptées en Espagne, 81. Mises en usage avec succès dans l'église Saint-André à Gènes, XLVII, 116. Procédés les plus convenables pour les dégager, XLVIII, 323.

— d'acide muriatique oxigéné. Procédé de Cruickshank pour les obtenir, XXXIX, 80. Détruisent plus

promptement les émanations putrides ; 87 , 89. Employées par Rollo à l'hôpital militaire de Woolwich avec le plus grand succès , 101 , 102. Sont sur-tout avantageuses dans les vastes édifices chargés d'émanations putrides , XLVI , 117. Ont arrêté à Cherbourg les progrès d'une gangrène d'hôpital , 118. Proposées par Fourcroy pour désinfecter les salles de dissection , 318. M. Parroletti les a employées avec succès dans les ateliers de vers-à-soie pour arrêter les effets d'une maladie dont ces insectes étoient atteints , L , 107 et suiv. Employées par M. Desgenettes à l'hôpital militaire de Paris , LI , 316. Procédés appropriés aux lieux où l'on veut en faire usage , 318. Avantages marqués que plusieurs navigateurs en ont retirés , 323 , 325. Observations sur les bons effets qu'on en a retirés dans les prisons de Perpignan , LVII , 184. Rapport fait à l'Institut sur les résultats avantageux que M. Desgenettes a obtenus par l'usage de ces mêmes fumigations , 187. Ont arrêté les dangers des fièvres adynamiques , limité des gangrènes très-étendues et borné les ravages du scorbut , 188 , 189. Succès marqué que M. Pinel a retiré de leur usage dans les salles d'aliénés et dans les loges , 190 , 191 , 193. Expérience qui constate leur efficacité pour la désinfection des hôpitaux , à la suite de la fièvre-jaune , LVIII , 196.

— d'acide nitrique. Mises en usage avec succès par Smith et Menzies à bord de plusieurs vaisseaux anglais pour arrêter les effets d'une fièvre contagieuse XXXIX , 79. Inconvéniens dont elles peuvent être suivies , 80. Sont employées avantageusement dans les lieux resserrés , XLVI , 117. Procédés les plus convenables pour les dégager , XLVIII , 323.

GADOLINITE.

## G.

- GADOLINITE.** Caractères de cette pierre, XXXVI, 143, 144. Manière dont elle se comporte avec les acides minéraux, 147. Son analyse par la potasse, 150. Contient une nouvelle terre nommée *yttria*, 146, 152. *Voy.* Yttria. Proportions de ses principes, d'après Klaproth, XXXVII, 87, XLIV, 124. Son analyse, par M. Ekeberg, XLIII, 278. Contient un nouveau métal, 279.
- GAILDORFF.** Ville d'Allemagne. Sa description topographique, I, X, 67, 68. Sa population, 66. Examen de la mine qui est située auprès de cette ville, 70; de la fabrique de vitriol et des procédés qui y sont suivis pour la fabrication du sulfate de fer et de celui de cuivre, 71. Analyse chimique de l'eau de la rivière qui l'arrose, de celles des puits et de la fontaine, 73, 74. Le séjour de cette ville est sain, 75. Conjectures sur la cause des goitres qu'on y observe, 76.
- GALLATES** terreux et alcalins. Examen chimique de ces sels, LX, 176.
- GALVANISME.** *Voy.* Electricité galvanique.
- GALVANOMÈTRE** de Robertson. Sa description, XXXVII, 149.
- de Pepis. *Voy.* Electromètre.
- GALVANOMÈTRES.** Sont de deux sortes, LI, 303, 304.
- GARANÇAGE.** Procédé pour obtenir la belle couleur connue sous le nom de rouge d'Andrinople, XLI, 124. En quoi il consiste, 126; XLVIII, 233. Modification ajoutée au procédé de M. Hausmann, 241, 242. *Voy.* Garance; et Rouge d'Andrinople.

**GARANÇE.** Espèce employée dans la Grèce pour la teinture du coton en rouge d'Andrinople, XXXI, 198. Peut être remplacée par plusieurs plantes indigènes de la famille des rubiacées, 201. Ses parties colorantes adhèrent plus fortement que celles d'un grand nombre de substances végétales ou animales, XLI, 125. Influence de l'eau et de la chaleur du bain sur l'éclat de sa couleur, 127, 130. L'action de la lumière ternit sa couleur, 129. Celle-ci est rehaussée par l'avivage, 134, 135. Donne un rouge plus solide et plus beau que celui du Levant, au coton ou au fil imprégné d'une dissolution d'alumine potassée, mêlée d'huile de lin, 136 et suiv. Moyens de varier les nuances, 145 et suiv.

**GAUDE.** La couleur jaune qu'on en retire est contenue dans les graines, les feuilles et la tige de cette plante, XLVI, 75.

**GAZ acide carbonique.** Son absorption rapide par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 11. Expériences de Black, Priestley, Chaulnes et Rouelle, sur sa dissolubilité dans l'eau, XXXIII, 126. Son emploi dans la préparation des eaux minérales artificielles, 132, 140. Entraîne l'arôme et l'alcool du vin dans la fermentation vineuse, XXXVI, 12, 28. Communique une saveur aigrelette à toutes les liqueurs, 27. Proportions de ses principes constituans, XLII, 130, 287, 288. Tableau des quantités de ce gaz acide provenant de la combustion des différentes espèces de charbon, XLII, 132. Opinion de Thenard sur celui qui se dégage pendant la fermentation vineuse, XLVI, 315. Est un obstacle aux progrès de la germination, mais de-

vient un agent utile pour la végétation, sous certaines conditions, L, 127 et suiv. Se dégage du vin dans lequel il est contenu, à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 135. Détermination de la quantité qui est produite dans la respiration de l'air atmosphérique, LV, 187. Cette quantité est bien plus considérable par la respiration du gaz oxygène, 188.

- acide muriatique oxigéné. Est le plus efficace de tous les moyens pour désinfecter l'air, XXXIX, 80, 89. Neutralise les effets du virus variolique, 96. Détruit à l'instant tous les miasmes putrides, 100. Combustion de diverses substances par ce gaz au moment où il se dégage, XLIV, 23; des huiles fixes à la surface de l'eau, 24; du phosphore sous l'eau, 25. Les fumigations de cet acide ne sont point préjudiciables à la respiration, XLVIII, 317, 318. Attaque les principes délétères et contagieux avec plus d'énergie que l'acide nitrique, 319.
- acide sulfureux. Son action sur le sirop de violettes étendu d'eau et coloré en rouge par différents acides, LX, 258.
- ammoniacque. Est composé de quatre-vingts parties d'azote et de vingt d'hydrogène, suivant Davy, XLII, 33. Sa pesanteur, 34.
- atmosphérique. Est absorbé par le charbon de bois éteint XXXII, 7, 9. Son dégagement de l'eau bouillie, 198. Celui des montagnes contient plus d'azote que celui des plaines, selon Saussure, XXXIII, 168. Effets de son impulsion sous divers angles, 177, 179, 186, 191. Chaud et froid, son renouvellement dans les chambres et dans

- les tuyaux de cheminées, 184, 200, 212. Force et pesanteur de son courant, 202, 203, 209, 212. Contient les mêmes proportions d'oxygène au Caire et à Paris, XXXIV, 83. Moyen de reconnoître son degré de sécheresse, XXXV, 8, 10; de déterminer son attraction pour l'eau et différens fluides, 18. Son influence dans la fermentation, XXXVI, 8.
- azote. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 10. Moyen de parvenir à l'oxigénér, 20. Son dégagement de l'urée, 112. Expériences de Girtanner pour l'obtenir de l'eau réduite en vapeurs, XXXIV, 11, 16; XXXV, 24. Augmentation de son volume par la dissolution du phosphore, XXXIV, 80. Ne provient jamais de la décomposition de l'eau, XXXV, 25, 27 et suiv. Sa transmission à travers les tubes de terre rouges, XXXVI, 180; XXXVII, 198, 207; XXXVIII, 201. Échauffé avec du phosphore, paroît se convertir en gaz hydrogène, suivant M. Yelin, XXXVI, 218. N'arrête point les effets de la colonne électrique de Volta, XL, 330. Les physiiciens l'ont regardé longtems comme jouant un rôle passif dans la respiration, LV, 179. Davy a prouvé par ses expériences qu'il étoit un agent actif, 180. Les nombreuses expériences du professeur Plaff confirment son absorption dans l'acte respiratoire, et déterminent la quantité de gaz absorbé, 181, et suivantes.
- carboneux. Voyez Gaz oxide de carbone.
- déméphitisateur. Voy. Gaz acide muriatique oxigéné, et fumigations acides.
- hydrogène. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 2. Ainsi condensé et mis en contact avec le gaz oxigène, forme de l'eau, 13, 14,

16. Mêlé avec du gaz nitreux, se change en air atmosphérique, XXXIV, 19. Son utilité eudiométrique, 75. Son emploi dans la construction de l'hygromètre de Leslie, XXXV, 12. Provenant de l'eau décomposée dans les tubes de verre ou de porcelaine, ne contient pas de gaz azote, 28. Sa formation dans les volcans, XXXVI, 292. Mêlé avec le gaz muriatique oxygéné, est presque entièrement absorbé, XLI, 63. Celui qui est retiré de l'acétite de potasse contient encore de l'eau, XLII, 35. N'est absorbé par l'eau que lorsqu'il est mêlé avec du gaz oxygène, XLIII, 255. Ses effets dans la végétation, LV, 374.

- hydrogène carboné. N'empêche point les effets de la colonne électrique de Volta, XL, 329, 330. obtenu du charbon chauffé avec du gaz azote, XLIII, 121. Traité avec le gaz oxygène est décomposé par Pétincelle électrique, 125, 315.
- hydrogène carboné huileux. Phénomène qu'il présente pendant sa combustion, XLIII, 127.
- hydrogène carboné phosphoreux, découvert par Trommsdorf, XLIII, 216.
- hydrogène phosphoré. Est soluble dans l'eau comme l'hydrogène sulfuré, XXXV, 226. Caractères de l'eau saturée de ce gaz, 233. Nouveau procédé pour l'obtenir, XLIV, 21. Brûlé par l'acide muriatique oxygéné, donne une lumière verte sous l'eau, 22. S'enflamme à une basse température, XLVIII, 264. Est la cause des feux follets, 265. Enflamme quelquefois les herbes et les broussailles desséchées, et par suite des forêts entières, *ibid.*
- hydrogène phosphuré. Sa combustion par le gaz oxyde d'azote, XLIV, 218.

- hydrogène sulfuré. S'échappe en très-grande quantité des volcans pendant leur éruption, XXXVI, 293. Son mélange avec l'air atmosphérique occasionne les violentes détonations qui accompagnent ces éruptions, 293, 294. N'opère point la formation de l'acide muriatique par son action sur le fer, XXXVII, 194; dissout ce métal lorsqu'il est oxidulé, 196, 197. Celui qui provient des sulfures de baryte et de strontiane est plus délétère que celui qui se dégage des autres sulfures, XLVII, 144. Se dégage en très-grande quantité des foux souterrains, XLVIII, 263. Peut produire des inflammations spontanées de matières bitumineuses, *ibid.*
- nitreux. Est absorbé par le charbon de bois échauffé, XXXII, 7, 10, 15. Ses propriétés eudiométriques, XXXIV, 73. Est décomposé par l'eau, par la potasse et par le mercure au moyen de l'étincelle électrique, XXXIX, 6. Est décomposé en partie par le sulfate de fer, 9, 13. Est entièrement absorbé par l'acide muriatique oxidé. Ne contient pas de gaz azote libre, 13. Proportion de ses principes. N'est pas décomposé par l'eau, XLIII, 98. Est absorbé sans décomposition par plusieurs dissolutions salines de fer, 99, 100. Sa conversion en gaz oxide d'azote par les sulfites alcalins, XLIII, 324.
- oléfiant. Produit de l'éther marin par la réaction de l'acide muriatique oxidé, XXXIV, 145. Est très-fétide. Son dégagement de la dissolution de quelques fontes et aciers dans les acides, XXXV, 46, 47.
- oxide d'azote. Retiré du nitrate d'ammoniaque, ne se dégage de ce sel qu'à une très-haute température, XLII, 276 et suiv. Ses propriétés, 276, 277; LV, 189. Sa saveur douce remarquée par Davy, XLII, 278. Son analyse, 279 et suiv. Ses



combinaisons avec plusieurs corps liquides et solides, XLIV, 43. Précautions à prendre pour le retirer pur du nitrate d'ammoniac, LV, 188. M. Pfäff a observé comme Davy, que ceux qui respirent ce gaz éprouvent une forte exaltation, 190. Expériences sur sa respiration, faites à Toulouse, LVII, 243. A produit des effets très-variés sur différentes personnes, 246 et suiv. Effets de ce gaz sur les animaux, 252.

GAZ oxide nitreux. *Foy.* Gaz oxide d'azote.

— oxide de carbone, obtenu par M. Woodhouse du charbon traité au feu avec les écailles de fer (*finery cinder*); ou avec quelques autres oxides métalliques, tels que ceux de zinc, de cuivre, de plomb, de manganèse et de bismuth, XXXVIII, 273, 275, 277, 279. Passe à l'état d'acide carbonique par sa combustion avec le gaz acide muriatique oxigéné, XXXIX, 21, 22, 25, 62. Production de ce gaz par la réduction de l'oxide blanc de zinc au moyen du charbon, 27, 33. Détermination de ses proportions, 43. Sa formation par la distillation du carbonate de barite, avec le charbon, 45. Par l'acide carbonique et le charbon, 46, XL, 63, XI III, 120. Peut exister en divers états de saturation, XXXIX, 49. Les sulfates décomposés par une double quantité de charbon, laissent dégager du gaz oxide de carbone, 51. Les carbonates en fournissent beaucoup, *ibid.* On en obtient en enflammant du nitrate de potasse mêlé avec du charbon, 52. Comparé avec le gaz hydrogène carboné; différences qu'il présente, 53. Ses propriétés, 56. Manière dont il se comporte avec l'air atmosphérique, les différens gaz, le soufre, le phosphore, etc., 58, 59 et suiv. Découvert dans le

même tems, à Londres par Cruickshank, et à Paris par Guyton, 319. On peut l'obtenir par le mélange de gaz hydrogène carboné et muriatique oxygéné, XL, 63. Celui qu'on obtient par le charbon et l'acide carbonique bien desséchés, ne contient pas d'hydrogène XLII, 151. Objection de Berthollet sur sa légèreté spécifique, 284. Les expériences des chimistes hollandais tendent à prouver la non existence de ce gaz nouveau, XLIII, 122, 131 et suiv. Description d'un nouvel appareil pour obtenir ce gaz, LIII, 76.

— oxygène. Son absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 10. Sa proportion dans le gaz atmosphérique, XXXIV, 83. Augmente sensiblement les effets de la colonne électrique, XL, 330. Ne contient pas d'eau combinée, XLIII, 292. Celui qui est produit par les plantes exposées à la lumière est le résultat de la décomposition du gaz acide carbonique, L, 231, 238. Quantité absorbée dans la respiration, LV, 183. Ses effets dans la végétation, 314.

— prussique obtenu par Proust. Quelques-unes de ses propriétés, LX, 232 et suiv.

**GAZ.** Leur transmission à travers les vaisseaux de terre rougis, XXXI, 175. Leur absorption par le charbon de bois éteint, XXXII, 7, 11. Résistent plus que l'air commun à la transmission du fluide électrique, XXXIV, 96. Tableau de leur dessèchement, XLII, 125. Déposent tous à une température uniforme la même quantité d'eau hygrométrique, 126. N'influent point par leur nature sur l'évaporation des liquides, 127, 150. Contiennent de l'eau à l'état de combinaison, 283; la présence

de cette eau est prouvée par la grande quantité de gaz hydrogène qu'on obtient par l'étincelle électrique, 284. Recherches sur la loi de leur dilatation par le calorique, XLIII, 137. Cause d'incertitude due à la présence de l'eau dans les appareils, 141, 147. Tableau de leurs expansions mesurées par Priestley et Guyton, 151, 158; par M. Gay-Lussac, 167. Se dilatent également par les mêmes degrés de chaleur, 168, 172. Théorie de Dufac sur ces fluides, LII, 172.

→ mélangés lors de leur dilatation, XLIV, 41.

**GAZOMÈTRE** à mercure, de Clayfield, XLI, 306.

**GAYAC.** Phénomène qu'il présente lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVIII, 234.

**GEISSINGENBERG.** Montagne basaltique, XLVI, 186.

**GÉLATINE.** Se trouve dans l'urine, XXXI, 67. Acquiert des propriétés différentes selon les moyens employés pour l'oxigéner, LV, 236. Caractères de celle qui est oxigénée par le gaz acide muriatique oxigéné, 237. Gélatine pure composée avec le gésier des volailles blanches, 239. Voy. Gésier.

**GÈLÈES** blanches; ce qui les forme, LVII, 68.

— noires, LVII, 69.

**GÉNÉRATION** spontanée. Opinion d'Ingenhousz et de Priestley sur cette doctrine, XXXIV, 37.

**GERSURES.** Défauts de poteries, LV, 102.

**GÉSIER** de volailles blanches. Examen chimique et médical de cette substance comparée à la gélatine, LV, 225. A été préconisé et employé longtems comme fébrifuge, 226. Manière dont on le préparoit, et dose à laquelle il étoit donné, 227. Procédé de M. Pia pour le préparer, 228, 229. Exa-

men chimique du géfier frais, 230. Gésier sec; ses propriétés physiques et chimiques, 233. Son incinération. Examen de sa cendre et des sels qu'elle contient, 235. Gésier frais comparé à la gélatine pure; leurs différences, 239, 240.

**GINGEMBRE.** Les Hollandais sont dans l'usage d'en confire la racine, LI, 109.

**GLACE.** Conjectures sur sa formation dans la caverne de la Grace de Dieu, XLV, 160. Sa quantité y est plus considérable en été qu'en hiver, 161. Explication de ce phénomène, 161 et suiv. Est un mauvais conducteur du calorique, XLVI, 261, 262.

**GLANDS** de chêne. Contiennent du tannin, XLI, 188.

**GLOBE** terrestre. Son noyau primitif paroît être une énorme masse de granit et d'autres roches de terres simples, XXXVI, 282.

**GLU.** Sa préparation, LVI, 24 et suiv. Ses propriétés physiques, 28. Manière dont elle se comporte avec les différens agens chimiques, 29. Caractère de celle qui est oxigénée, 33. Est dissoute complètement par l'éther sulfurique, 34. Ses différences d'avec le gluten, 36.

**GLUCINE.** Contenue dans le béril de Nertschinak. Ses caractères, XLIV, 28.

**GLUTEN.** Devient par la fermentation soluble dans l'alcool, XLI, 315, 316. Sa dissolution forme un vernis transparent sur différens corps, 318. Peut servir d'excipient aux couleurs pour la peinture, 319. Son utilité dans les arts, 321.

**GOÛTERS.** Conjectures sur les causes de ceux qu'on observe à Gaildorf, ville d'Allemagne, LX, 76.

**GOMME.** Son action sur le sublimé corrosif, XLIV, 196.

— arabique. Peut remplacer la colle de poisson dans le collage des vins, XXXVI, 230. Sa dissolution aqueuse peut être employée comme encre sympathique, XXXIX, 289.

— arabique et adraganthe. Leur analyse, LIV, 312. Contiennent à-peu-près les mêmes principes, 313.

— kino. Vice de sa dénomination, XLVI, 321. Ses propriétés physiques, 322. Action des différents réactifs sur sa dissolution aqueuse, 323, 324. Examen de sa dissolution alcoolique, 326. Contient une très-grande quantité de tannin, mais il diffère de celui du chêne et de la noix de galles, 324, 332. Pourroit être employée pour le tannage sans sa cherté, 330, 332. L'acide sulfurique y démontre la présence de la chaux, 330.

— transparente obtenue de l'oignon du *hyacinthus non scriptus*, XXXIX, 105. Procédés employés pour l'extraire, XL, 145, 148 et suiv. Se convertit par la dessiccation en substance amylacée, 155. Son utilité dans les arts, 161.

**GRAINE** de cirier. Ses caractères, XLIV, 145. Examen de son principe colorant, 146 et suiv. Propriétés de sa matière astringente, 141, 147, 152.

**GRAINES.** Diminuent la pureté de l'air pendant leur germination, XLIII, 195.

— tombées en forme de pluie dans la ville de Léon, XLVIII, 104, 105; sont rangées dans le genre *lupinus*, par Cavanilles, XLIX, 108, 109.

**GRAISSE** (Mémoire sur la). Effets qu'elle éprouve de l'action de la lumière, LVIII, 154, 155; du calor

rique, 156. Comment elle se comporte avec le gaz hydrogène sulfuré, 162. Action des acides sur cette substance, 164. Sa manière d'être avec les métaux, 171. N'est pas altérée par l'acide muriatique oxygéné, 170.

GRAPHITE en lamelles de Kammersfort ; ressemble beaucoup au molybdène, XXXII, 195.

— des mines de plâtime, XXXVIII, 161.

GRAPPE de raisin. Aide à la fermentation et rend cette opération plus parfaite, XXXV, 291.

GRAVIMÈTRE. (Annonce d'un nouveau), par Méginé, XXXVIII, 112.

GRENAT en masse du Groenland, XXXII, 195.

— rouge du Groenland. Ses principes, XL, 110.

GRÈS à filtrer. Voy. Pierre filtrante.

GRUNSTEIN. Cette pierre est presque toujours associée au basalte, XLVI, 232.

GUANO. Engrais naturel des îlots de la mer du Sud, LVI, 258. Lieux où il se trouve particulièrement, 259. Ses caractères physiques, 262. Son analyse par divers moyens, *ibid.* L'acide urique entre pour un quart dans sa composition, 264. Autres matériaux qui le constituent, 265.

GYMNOTUS *electricus*. Ses organes électriques sont composés de seuls conducteurs humides, XL, 255. Donne les commotions les plus effrayantes sans aucun mouvement extérieur, LVI, 17. Son action électrique est dépendante de sa volonté, 18. Voy. Torpille.

## H.

- H**ARICOTS verts. Moyens usités en Hollande pour prolonger leur durée, LI, 105, 106.
- HEIDELBERG**, Montagne basaltique, XLVI, 184.
- HELIOTROPE** de Bohême. Ses parties constituantes, XXXIV, 130.
- HÉMATITES**. Contiennent du manganèse, XXXVI, 69.
- HEULEMBERG**. Cime basaltique de Saxe, XLVI, 187.
- HENNI**, arbrisseau d'Égypte. Ses propriétés tinctoriales, XXXIII, 95.
- HISTOIRE** naturelle de Buffon, édition de Bernard. Annonce de cet ouvrage, LII, 340.
- HIVER**. La température qui règne pendant cette saison présente plusieurs phénomènes extraordinaires, XLV, 167.
- HO-ANG-LIEN** ou drogue amère des Chinois. Examen chimique de cette substance, LV, 40.
- HONIGSTEIN**. Description de cette pierre, XXXVI, 203, 204, XLIV, 233. Résultats qu'a obtenus Vauquelin par son analyse, XXXVI, 205 et suiv. Contient un acide *sui generis*, 209, 211, 214; XLIV, 240, 241. Voy. Acide du honigstein. Conjectures des minéralogistes sur sa nature, XLIV, 234. Différences que présentent les analyses que Lampadius et Abich ont faites du Honigstein, 235. Nouvelle analyse de Klapproth 235 et suiv. Sa décomposition par l'eau, 240. Proportion de ses composans, 244.
- HOLZSTEIN** (pierre de bois) de Bareuth. Résultat de son analyse, XXXIV, 130.

- HÔPITAUX.** Procédés pour en purifier l'air et propres à arrêter les effets terribles de la contagion qui s'y manifeste quelquefois, L, 87, 88, LVII, 187, 190.
- HOUBLON.** Moyen de le conserver pour la fabrication de la bière, LII, 31.
- HOUILLE.** Définition de cette substance, LVII, 305.
- HOUILLES.** Moyen de reconnoître celles qui sont propres à la réduction des mines de fer, XXXI, 120.  
— carbonisées, XXXI, 120.  
— du Montcenis. Leur analyse, XXXI, 115.
- HUBERTIA.** Description de quelques espèces de plantes qui appartiennent à ce genre, LIII, 105.
- HUILE.** Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 96; vice du moyen d'épreuve qu'elle offre pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 28. Se forme pendant la dissolution de la fonte et de l'acier dans les acides, XXXV, 46. Son expansion sur l'eau. Est déplacée par la farine et le suc de tithimale, 95. Cause de son insolubilité dans l'eau suivant M. Tollard, 92. Observation sur la prétendue attraction de surface entre l'huile et l'eau, LVII, 14.  
— d'amandes douces. Manière de l'extraire en totalité des amandes, LVIII, 26.  
— animale de Dippel; le procédé indiqué dans la pharmacopée batave pour l'obtenir, n'est plus usité, LVIII, 31.  
— d'anis. Contient deux huiles, LVIII, 30.  
— douce du vin. Produit de l'alcool après la formation de l'éther, XXXIV, 290. Ses caractères, LV, 70, 71. Est de l'éther chargé d'acide sulfureux, *ibid.*



- de camphre. A moins d'attraction de superficie avec l'eau que l'huile d'olive, XXXVII, 49. manière de la rendre visible sur l'eau, XLVIII, 213.
- de colsa. Sa purification par l'acide sulfurique et la filtration, XXXVIII, 297, 298.
- extraite du *cornus sanguinea*, Lin., XXXVIII, 174; XL, 107.
- de lin; mêlée à une dissolution alcaline d'alumine, augmente l'éclat de la couleur de la garance, XLI, 136 et suiv. Est préférable pour cet effet aux autres huiles grasses, 142. Se mêle mieux avec la dissolution alcaline d'alumine, lorsqu'elle a été cuite précédemment avec un oxide métallique, XLVIII, 234.
- d'olive. N'a point d'action sur l'alliage de l'étain et du plomb, XXXII, 256.
- de poisson. Paroit être employée par les Turcs dans la teinture en rouge d'Andrinople, XLVIII, 245.
- de thérebentine. N'éprouve point d'altération de la part du sublimé corrosif, XLVII, 56.
- volatile de cerfeuil. Est fortement altérée par le muriate suroxygéné de mercure, XLVII, 53.
- volatile de citron. N'a manifesté aucun changement par son mélange avec le muriate d'ammoniaque, et avec le muriate suroxygéné de potasse, XLVII, 49. Est altérée par le muriate suroxygéné de mercure, 52. Ne change point de température par son mélange avec l'eau, 64.
- volatile de girofle. N'est point altérée par le muriate de potasse suroxygéné, XLVII, 49.

- volatile d'hysope. N'est point altérée par le sulfate d'alumine, XLVII, 48; mais elle l'est par le sublimé corrosif, 53.
- volatile de lavande. N'éprouve aucune altération par son mélange avec l'acétite de plomb, le sulfate d'alumine et le muriate de potasse suroxygéné, XLVII, 47, 48, 49. Est altérée par le muriate suroxygéné de mercure, 54, et par le précipité rouge, 58.
- volatile de menthe poivrée: N'éprouve aucun changement par l'action du muriate oxygéné de potasse, XLVII, 49. Est altérée par le muriate suroxygéné de mercure, 53. Son mélange avec l'eau ne produit aucune augmentation de température lorsqu'elle est pure, 64.
- volatile de plantes vulnéraires. Eprouve un peu d'altération par son mélange avec le muriate calcaire, XLVII, 48.
- volatile de romarin. Son action sur l'acétite de plomb, XLVII, 47; sur la chaux, 50; sur le nitrate de mercure, 51. Changement qu'elle éprouve par son mélange avec le muriate suroxygéné de mercure, 55. Est altérée par le turbith minéral, 57. Phénomènes qui résultent de son mélange avec le muriate d'antimoine caustique, 58. Son action sur le nitrate d'argent, 60.
- volatile de roses. Sa cristallisation régulière obtenue par M. Steinacher, XLVII, 105.
- volatile de sauge. N'éprouve aucune action de la part de l'acétite de plomb et du sulfate d'alumine, XLVII, 47, 48.
- volatile de thim. N'est point altérée par son mélange

linge avec l'acétite de plomb, ni avec le muriate de potasse suroxygéné, XLVII, 47, 49.

**HUILES.** Leur expansion sur l'eau, XXXVII, 39 et suiv. Arrêtent les mouvemens du camphre, 46 et suiv.

— empyreumatiques. Sont la cause de l'odeur et de la saveur des acides produits par la combustion, XXXV, 177.

— éthérées. Règles défectueuses données dans la pharmacopée batave pour les préparer, LVIII, 28.

— fixes. Servent à la confection des emplâtres, XXXIII, 54. Espèces employées dans la nouvelle pharmacopée de Berlin, 253. Ne bouillent point et ne sont évaporables au feu que par leur décomposition, XLI, 69. Désoxydent le muriate suroxygéné de mercure, XLIV, 201.

— grasses, préférables aux siccatives pour la confection des emplâtres, XXXIII, 60. N'exercent une action dissolvante sur l'asphalte, le copal, etc., que lorsqu'elles ont été réduites en savon, LVIII, 185.

— siccatives. Employées dans le garançage, XLVIII, 234.

— volatiles. Considérées comme médicamens ; liste de celles en usage dans le nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 253. Dissoutes dans l'alcool, quelle est leur action sur le sublimé corzosif, XLIV, 202. Leur action réciproque avec quelques substances salines, XLVII, 46. Agitées dans l'eau distillée, ne donnent de chaleur sensible que lorsqu'elles sont alongées par l'alcool, 64, 65.

**HUMEUR** aqueuse. Ses propriétés physiques, LIII,

308. Son analyse, 309. Contient un phosphate, ainsi que l'a avancé Fourcroy, 311.
- aqueuse de brebis. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVI, 274, XLVIII, 74, 75.
  - cristalline. Ses caractères physiques et chimiques, XLVIII, 76, LIII, 313, 314. Sa description, LIII, 315. Présente différens degrés de densité dans les divers points de sa circonférence, 316. Les proportions de phosphate de chaux varient aussi dans ces divers points, *ibid.* Ses usages, 317. Est le siège de la cataracte, 319. Voy. Cataracte.
  - cristalline des brebis. Ses caractères physiques et chimiques, XLVI, 274, 275.
  - vitrée. Ses propriétés physiques et chimiques, XLVIII, 75, LIII, 312. M. Nicolas y a trouvé du phosphate de chaux, LIII, 312.
  - vitrée des yeux de brebis. Ses caractères, XLVI, 275.
- HUMEURS** de l'œil. Expériences et observations de Chenovix sur leur nature chimique, XLVI, 274, XLVIII, 74. Analyse comparée de celles de l'homme et du bœuf, 76. Mémoire analytique sur ces différentes humeurs dans les vues de découvrir la nature et les causes de la cataracte, LIII, 307. Voy. Cataracte.
- HUMIDITÉ**. Est invisible dans l'air, LIV, 165. Symptômes qui la font reconnoître, *ibid.* Sa définition, 166, 176.
- extrême. Moyen employé par Saussure pour en déterminer le point sur son hygromètre, LIV, 163, 164.

**HYACINTHUS NON SCRIPTUS.** Contient une gomme, XXXIX, 105. Proportions des principes constituans de cette plante, XL, 159. Sa culture, 160.

**HYDRATE de cobalt.** Manière de l'obtenir, LX, 266. Ses propriétés physiques et chimiques, 266, 267.

— de cuivre. Est une combinaison de cuivre et d'eau, XXXII, 41, 45. Ses caractères, 42. Prend une couleur verte et diminue de volume en se combinant avec l'acide carbonique, 44. Est dissous par la potasse caustique et l'ammoniaque, 45. Forme le principe colorant des cendres bleues, 46.

— de nickel. Est plus permanent que celui de cuivre, XLIX, 184. Sa préparation et ses caractères, 184, 185, LX, 276.

**HYDRO-CARBONATE.** Vice de cette dénomination, XLI, 62, XLIV, 319.

**HYDROGENE.** Ses combinaisons avec l'oxigène, XXXIV, 27. Formule pour en déterminer les quantités, 30. Peut se dégager des tuyaux de chaleur si l'air qui les traverse est chargé d'humidité, LI, 34. Ce dégagement devient quelquefois la cause d'incendies, 34, 35. Raisons imaginaires que M. Tissier veut donner pour prouver que l'hydrogène n'est point un être simple, LII, 109.

— carburé et phosphuré. Nouvelle dénomination proposée par Chenevix; indique l'analogie des propriétés par celle de la terminaison, XLIV, 318.

— sulfuré. Son analyse, XXXII, 267. Son action sur l'azote phosphuré, XXXIV, 81. Ses propriétés

- comme réactif, XLII, 165. Mis en contact avec l'acide arsénieux, en neutralise les propriétés délétères, 166. Cas où il peut être opposé avec quelque succès à l'empoisonnement par l'acide arsénieux, 168. Circonstances où son emploi est inefficace dans cet empoisonnement, 168, 169.
- HYDRO-MAJEURE.** Adjectif employé par M. Desroisilles, après les mots pesanteur ou légèreté, LVIII, 258.
- HYDROMÈTRE** de Clarke, XLVIII, 6, 23. Défauts de cet instrument, 24, 25.
- HYDROPHOBIE.** Peut être détruite par les oxigénans, XXXIX, 97.
- HYDRO-SULFURE** de potasse. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 40. Moyen de le distinguer de l'hydro-sulfure de soude, 41.
- de soude obtenu cristallisé; ses caractères, XLI, 190 et suiv.
- HYGIOCÉRAMÉ.** Poterie de terre salubre; ses qualités, XLIV, 266.
- HYGRO-EUDIOMÈTRE.** Proposé pour absorber les miasmes, XLI, 285.
- HYGROMÈTRE.** Ne parvient pas au dernier degré d'humidité, XLIX, 91. Parvient au même degré d'humidité dans un récipient, 92. Expériences de Deluc sur les hygromètres à bandelettes et à fils, 114, 115. Rapports des degrés de l'hygromètre de ce physicien avec les quantités d'eau évaporées suivant les températures, 118, 119, 120. Moyen proposé pour suppléer à cet instrument, XLIX, 125, LIV, 189. Autre moyen proposé dans le

- même but par Dalton, XLIX, 126, LIV, 187, 188. Variations qu'il a éprouvées à une certaine hauteur de l'atmosphère, LII, 85. *Voy.* Voyage aérostatique de Gay-Lussac. Description de celui de Deluc, 275, 276. Différences qui existent entre celui de Deluc et celui de Saussure, 283. Cas où il va vers le sec, malgré l'humidité de l'atmosphère, LIII, 19, 20. Marche comparative des deux hygromètres de Saussure et Deluc, LIV, 171, 172. Expérience de Deluc pour déterminer les quantités que produisent les expansions successives de cet instrument, 172, 173.
- à deux tubes. Principes sur lesquels il est construit, XXXV, 8 et suiv. Sa description, 12. Correction de l'échelle hygrométrique, 17.

## I.

**ICHTHYOCOLLE.** Sa préparation. On peut l'extraire d'un grand nombre de poissons, LII, 186, 187 et suiv. Action chimique des réactifs sur cette substance, 194. Son utilité pour la clarification des vins blancs, 201. Ne paroît devoir la propriété de clarifier les vins qu'à l'albumine qu'elle contient, 213. *Voy.* Clarification.

**IMBIBITION.** Son mécanisme, LIII, 6.

**IMPRESSIONS de dessins ou d'écrits, par une méthode nouvelle,** XLI, 309. Procédé suivi par l'auteur de cette découverte, 310.

**INCENDIES.** Peuvent être éteints par des quantités d'eau très-peu considérables, XLVI, 3. Expériences qui le prouvent, 5, 6, 9. Relation des expériences faites à Gotha à ce sujet, 11 et suiv.

Réfutation des objections que M. Descroizilles avoit faites à ces expériences, LIII, 154 et suiv.

— spontané, arrivé à la blanchisserie Berthollienne de M. Descroizilles, LIV, 113.

INCRUSTATIONS de cheminées où l'on fond la mine d'antimoine (Expériences sur les), XLIX, 164. Sont un oxide d'antimoine sublimé, 165. Différens partis qu'on peut tirer de cette matière, 173, 174.

INDIGO. Procédés suivis à Saint-Domingue et en Egypte pour sa fabrication, XXXIII, 87. Ses dissolutions peuvent passer par plusieurs degrés de nuances de vert-bleuâtre en perdant ou en reprenant de l'oxigène, LVI, 13.

INFLAMMATIONS spontanées. Causes qui les occasionnent, XLVIII, 249 et suiv. Produites par le frottement de plusieurs morceaux de bois de différente nature, 252, 253. Moyens de les prévenir dans les machines exposées à un frottement, 254, 255.

INFUSION. Se charge d'un grand nombre de principes de végétal; cas où elle convient, XLIII, 33.

INSOLUBILITÉ; n'est point une propriété absolue, XXXVIII, 28.

INSTITUT d'Egypte. Notice d'un recueil de ses Mémoires, XXXIII, 80 et suiv.

INTRODUCTION à la physique terrestre par les fluides expansibles. Par Deluc. Extraits de cet ouvrage, XLVIII, 158, 273, XLIX, 84, 113, 225.

IPPECACUANHA. Manière de le conserver en poudre, XLVI, 21, 22.

— gris. Observations sur la propriété émétique de sa partie ligneuse, LVII, 28. L'analyse de la partie



corticale et de la partie ligneuse a prouvé qu'elles étoient formées des mêmes principes , 31 , 32. La résine et la partie extractive qui constituent ces deux parties ont également la propriété vomitive , mais à des doses différentes , 33. Contient une matière analogue à la gomme élastique , 34. Action des réactifs sur l'*infusum* et le *decoctum* de cette racine , 34 , 35.

**IRIDIUM.** V. MÉTAL nouveau découvert dans le platine.

**IVOIRE** fossile. L'analyse que M. Morichini en a fait prouve qu'il contient de l'acide fluorique , LV , 264. Parmi les nombreuses espèces examinées par Fourcroy et Vauquelin , il n'en est que deux , l'ivoire fossile de l'Ourq et celui d'Argenteuil , qui ont donné des traces de cet acide , LVII , 40.

— frais. Expériences pour rechercher s'il contient de l'acide fluorique , LVII , 37. L'analyse n'a point démontré la présence de cet acide , 39 , 40.

## I.

**JAUNE.** Procédé pour obtenir cette couleur pour la coloration des émaux , XXXIV , 215. Les jaunes exigent peu de fondans , 217.

— tiré de la gaude. Procédé pour le préparer , XLVI , 74 , 75.

**JAUNISSE.** Les expériences de Fourcroy et Vauquelin semblent prouver qu'elle est causée par une déviation d'une matière qu'ils ont nouvellement découverte dans la circulation , LVI , 47.

**JASPE.** Ses caractères extérieurs , LVII , 304.

**JAYET.** Traité par l'acide nitrique , donne une substance analogue au tannin , LVII , 116. Voyez Substance tannante artificielle.

JOUBARBE. Contient du malate de chaux, XXXIV, 127.

JOURNAL (Nouveau) de chimie, par MM. Klaproth, Hermstaedt, etc., LI, 157.

— de Nicholson. Extraits par Guyton, XLII, 191, 195, XLIV, 21.

— de pharmacie de Trommsdorff. Extrait, XLIX, 67.

— de pharmacie, réuni aux Annales de chimie, XXXII, 332.

JUPITER. Forme de cette planète; ses satellites, XLIV, 290. Son mouvement apparent et réel, 298. Perturbation de ses satellites, 303.

## K.

KAOLIN. Sa découverte dans le département de la Haute-Vienne, XLIV, 263.

KAOLINS d'Aschaffembourg. Leur analyse, XL, 112.

KERMES minéral. Voy. Oxide d'antimoine hydro-sulfuré rouge (1).

KLEBSCHIEFER de Mênil-Montant. Résultat de son analyse, LX, 79, 80.

## L.

LAC Menzaleh. Sa description, XXXIII, 321 et suiv.

---

(1) Voyez le mémoire de M. Clazel sur le Kermès, inséré dans le soixante-troisième volume des Annales de chimie.

**LACQUE.** Sa faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 97.

**LAINES.** Considérations sur leur lavage et leur blanchiment, XLVII, 276, 285. Sont parfaitement dégraissées par l'eau de savon, 287. Inconvéniens de leur séjour trop long dans leur propre suint, 288. Moyens employés pour les blanchir, 289, 290. Importance de nettoyer celles dont on se sert pour faire les matelas, LI, 25, 26. Influence de leurs divers états en teinture, LIII, 184. Agens employés pour leur dégraissage, 188. Doivent être conservées dans leur suint, 190. Expériences comparatives sur celles de moutons sains, malades ou morts, et relatives à leur alunage et à leur teinture, 196, 198 et suiv.

**LAIT.** Forme des vaisseaux la plus convenable pour le recevoir, XXXII, 57. Influence du nombre des traites, de la chaleur, du repos et du sommeil sur sa qualité, 58. Celui d'une même traite présente des différences marquées, 59. Expériences sur cette liqueur animale, L, 274 et suiv. Sa décomposition spontanée développe de l'acide carbonique, 278. Cause de la formation de cet acide, 281. Est une substance clarifiante, LII, 216. Contient de l'acide acéteux, LIX, 280.

— aigre. Employé en Westphalie, en Hollande, etc., pour le blanchiment des toiles, LV, 132, 133. Voy. Toile. Préparation d'un acide propre à lui être substitué dans cette opération, 135.

— de soufre. Nouveau procédé pour le faire, XLIX, 73.

**LAITERIE.** Température, courant d'air et propreté qu'elle exige, XXXII, 56.

138 TABLE GÉNÉRALE

- LAMPE.** Mécanique de MM. Carcel et Carreau. Sa description, XXXVIII, 135, 139 et suiv. Produit une vive clarté, 143.
- LANCES d'artificier.** Matières qui les forment, LIX, 315.
- LANDBERG.** Cime basaltique de Saxe, XLVI, 186.
- LAPIS-LAZULI.** Ses parties constituantes, XXXIV, 56. Doit sa couleur à du sulfure de fer, 64-68. Lettre de M. Lermina à M. Guyton sur la cristallisation de ce minéral, L, 144. Est la mine de Postremer, LVII, 317. Voy. Outremer.
- LAVI** de Catania. Ses propriétés physiques; son analyse, XLI, 236.
- dite de Santo-Venero. Ses caractères physiques et chimiques; substances qui la forment, XLI, 236.
- LENTILLE** de Tschirhansen. Employée par Guyton pour opérer la combustion du diamant, XXXI, 83. Ses dimensions, 84. Voy. Diamant.
- LEPIDOLITE** blanche. Son analyse, LI, 179.
- de Norwège, XXXII, 195.
- LESSIVES** alcalines. Employées aux Etats-Unis pour la purification des vaisseaux, XLVIII, 62. Leur insuffisance, 63.
- LETRE** aux auteurs des Annales, sur la dénomination oxygène, principe acidifiant, XXXIV, 311.
- de M. Robin à M. Fourcroy, sur un événement arrivé à la poudrerie d'Essonne, XXXV, 93.
- de M. Alexandre Humboldt à M. Fourcroy, datée de la Guara, XXXV, 102.

- de M. Cadet à M. Fourcroy, sur une observation chimique, XXXV, 200.
- de M. Deyeux aux auteurs des Annales de chimie, XXXIX, 105.
- de M. Hassenfratz à M. Schmidt, sur la pesanteur spécifique des corps solides et fluides, XXXIX, 177.
- de M. Descroizilles aux auteurs des Annales de chimie, sur une inflammation du phosphore, XLI, 302.
- de M. Roover, sur l'oxide noir de fer, XLIV, 329.
- de M. Junius Poggi à M. Guyton-Morveau, sur l'usage des fumigations d'acides minéraux dans les épizooties, XLVIII, 43.
- de M. Gariga aux rédacteurs des Annales, XLVIII, 104.
- de M. Jérôme Cavessali, sur l'oxide noir de fer, XLIX, 106.
- de Hassenfratz à Werner, XLIX, 129.
- de M. Laudun, sur la nécessité d'introduire dans les hôpitaux l'usage des procédés de désinfection par les acides minéraux, L, 87.
- de M. Lermina à M. Guyton, sur la cristallisation du lazulite, L, 144.
- de M. Hassenfratz à M. Gillet-Laumont, sur la cristallisation de l'alun, L, 312.
- de M. Moreau aux rédacteurs, sur les fontaines filtrantes, LI, 36.
- de Hassenfratz à M. Gillet-Laumont, sur diffé-

- rentes observations géologiques faites dans les Alpes, LII, 143.
- de M. Van-Marum, sur l'utilité des pompes portatives, etc., LIII, 150.
- de M. Gay-Lussac à M. Berthollet, sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales, LV, 258.
- de M. Pezzoni, sur l'application du tannin dans l'art de guérir, LVI, 123.
- de MM. Cioni et Petrini, à M. Pacchiani, LVI, 269.
- de M. d'Aubuisson à M<sup>mm</sup>, sur quelques objets de minéralogie, LVII, 273.
- de M. Delaville à M. Vauquelin, sur l'oxidation des métaux, LVIII, 92.
- de M. Dispan aux auteurs des Annales de chimie, sur un aréomètre propre à juger de la bonté du moût de raisin, LVIII, 311.
- LETtres de Humboldt, datées de Quito; projets du retour de ce physicien, XLII, 216.
- sur Constantinople, de M. l'abbé Sevin, XLIII, 217.
- LEVAIN. Choix des matières propres à déterminer la fermentation acéteuse, XXXVII, 121.
- LEVURE de bière. Développe à l'instant la fermentation dans la mélasse; bulles qui se dégagent de ce mélange, XXXVI, 9, 10.
- LICHTENWALDE. Le corps de cette montagne est composé de granit rougeâtre, XLVI, 184, 185.
- LIE de vin. Mélange de tartre et d'extractif, XXXVII, 35.

- de vin ou de bière. Contiennent toujours un gluten animal quelle que soit la nature de la colle dont on s'est servi pour les clarifier, LII, 208. Voy. Clarification.
- LIMAILLES de fer. Contiennent toutes plus ou moins d'acide muriatique, XXXIX, 17.
- LIN. Son animalisation, XXXI, 123. Disposition des parties qui le composent, LV, 117. Observations sur son rouissage, *ibid.* But de cette opération; se fait de deux manières, 118. Phénomènes qui accompagnent le rouissage par l'eau, 119 et suiv. Le rouissage peut se distinguer en deux époques de fermentation, 123.
- et chanvre. Leur rouissage, LII, 252. Procédé de Bralle; sa description succincte, 253.
- LINIMENT volatil. Est un médicament magistral, XXXIII, 251.
- LINGOT d'alliage envoyé par la commission des finances; son analyse, XXXIX, 251. Doit sa blancheur à l'arsenic, 265. Est facile à contrefaire, 268.
- LIQUEUR animale dissolvante, découverte par M. Schmidt; cause de la fermentation putride, suivant Fabroni, XXXI, 503. Doutes sur son existence particulière, 325.
- anti-incendiaire. Sa composition, XLVI, 4, 5. Méthode de préparer et d'employer celle de M. Driuzzi, XLVIII, 191.
- du caoutchouc du castilloya élastique, rapportée par MM. Humboldt et Bonpland. Ses propriétés physiques, LV, 296. Manière dont elle se com-

porte avec les différens agens chimiques, 297.  
Matériaux qui la composent, 298 et suiv.

— fumante de Cadet. Sa nature intime n'a pas même été connue des chimistes modernes, LII, 54. Procédé pour la préparer, 56. Propriétés physiques, 57. Effets délétères de ses émanations, 58. Cause de l'odeur fétide qu'elle exhale, 56, 60. A quoi sont dues les vapeurs, 60, 61. Opinion de Thenard sur la propriété qu'elle a de s'enflammer spontanément, 62. Son analyse, 63, 64. Matériaux qui la composent, 64. Théorie sur sa formation, 66.

LIQUEURS du nouveau dispensaire de Berlin. Peuvent être réduites à trois dans la pharmacopée française, XXXIII, 251. Leur augmentation de volume, suite de leur mélange et de l'élévation de température qui en résulte, est en raison de leur force, XLVIII, 10, 11.

— spiritueuses. Essai sur leur rapport entre leur pesanteur spécifique, leur force et leur valeur, XLVIII, 5, 113. Sont des composés d'alcool et d'eau à diverses proportions, 6, 12, 13. Défauts des moyens d'épreuve employés précédemment en Angleterre, 16, 17. Considération sur leur expansibilité, 113, 114. Moyens employés pour reconnoître leur valeur, 116, 117. Instrumens propres à mesurer leur pesanteur spécifique, etc., 118, 119. Tables pour trouver leur pourcentage et leur concentration, 120, 128, 129 et suiv. Moyen employé pour les clarifier, LII, 215. Voy. Clarification.

— spiritueuses de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 258.



**LIQUIDES.** Sont presque tous susceptibles d'être attirés ou repoussés les uns par les autres, XL, 19. Leur évaporation; agens qui la favorisent, XLIV, 315.

**LITHARGE.** Forme des emplâtres plus secs que le *minium* et les oxides blancs de plomb, XXXIII, 60.

**LITHOLOGIE atmosphérique.** Analyse de cet ouvrage, XLVIII, 224 et suiv.

**LUCHAUBERBERG.** Forme de cette montagne basaltique, XLVI, 187.

**LUMIÈRE.** N'agit point chimiquement sur les corps, d'après l'opinion de Rumfort, XXXI, 11. Elle n'opère les changemens de couleur des oxides que par la chaleur qu'elle excite, suivant le même physicien, XXXII, 330. Augmente la matière sucrée des fruits, et diminue celle des racines, XXXIII, 72. Opère la désoxidation de l'or par la voie humide et à l'aide du charbon, XXXIV, 181. Son action sur le muriate suroxigéné de mercure, XLIV, 177. Se décompose en quatre rayons distincts, en en faisant passer un rayon très-rétréci dans un spectre prismatique, XLVI, 57, 58. De sa décomposition en ses élémens les plus simples, LIX, 227. Les couleurs du spectre solaire sont distinctes et ne sont point une série de nuances dégradées, 228, 229. Il paroît prouvé, d'après les expériences de M. Prieur, qu'il n'existe que trois sortes de rayons lumineux, 238, 253, 258.

**LUNETTES achromatiques.** Principes sur lesquels elles ont été construites, LIX, 234, 236.

**LUT** (Préparation d'un) propre à toutes les opérations de chimie où il est nécessaire d'en employer, XLVI, 139.

**LYCHEN** *islandicus*. Ses usages alimentaires, LVII, 196, 197.

**LYCHENS**. Leurs propriétés tinctoriales, XXXII, 181. Espèces nouvelles trouvées dans l'île de la Réunion, par M. Bory, LIII, 337.

## M.

**MANGANÈSE**. Utilité de son alliage avec le fer et le carbone, dans les aciers naturels, XXXVI, 66.

— de Moravie. Son analyse, XLV, 26.

**MAGNÉSIE** précipitée du sulfate de cette base, retient de l'acide sulfurique, XXXVI, 310.

A la propriété de former des sels triples, XXXVIII, 17. Densité de cette terre, XXXIX, 188. A beaucoup d'affinité et de cohésion pour l'eau, 190. A moins d'attraction que la potasse pour l'acide tartareux, XLI, 40.

**MANNE**. Se dissout dans l'alcool, LVII, 143. Ne se rapproche pas du sucre de cannes par le raffinage, 143, 144. Abonde beaucoup en Espagne et en Amérique, 144. Phénomènes qui ont lieu lorsqu'on la fait fermenter, LIX, 51. Son principe sucré est dissoluble dans l'alcool à chaud, 52, 53.

**MANUEL** d'un cours de chimie par M. Bonillon-Lagrangé. Deuxième édition. Plan de cet ouvrage, XL, 92.

— du galvanisme. Extrait de cet ouvrage, LI, 287 et suiv.

— du pharmacien.

— du pharmacien. Extrait de cet ouvrage, XLV, 321.

**MANUFACTURES** qui exhalent une odeur désagréable.

Rapport demandé à la première classe de l'Institut, sur la question de savoir si elles peuvent être nuisibles à la santé, LIV, 86. Les émanations qui s'exhalent des fabriques de tournesol, d'orseille et d'indigo, des amidoneries, des papeteries et des brasseries n'entraînent aucun danger, 90. Les établissemens où l'on fabrique les acides n'ont aucun danger pour les habitations voisines, 94, 95. Les fabriques de blanc de plomb, de sel de saturne, de vert-de-gris, ne sont dangereuses que pour les ouvriers eux-mêmes, 96. Les manufactures de bleu de Prusse, etc. quoique n'étant pas nuisibles doivent être isolées, 97, 101.

— d'armes de Klingenthal. Approvisionne celle de Versailles en lames d'acier, XXXVI, 61.

— des Gobelins. Perfection plus grande dans la teinture des laines qu'on y emploie, LIII, 186.

**MACÉRATION.** Mode d'action de cette opération pharmacéutique, XLIII, 33.

**MACHINE** employée dans la pharmacie centrale de La Haye pour réduire en poudre les écorces, les racines, etc. Sa description, LI, 100.

— de compression pour saturer l'eau d'acide carbonique XXXIII, 137, 140.

**MADREPORTE.** Ses caractères extérieurs; son analyse, XLV, 19, 20, 21.

**MAGISTÈRE** de bismuth. Préparation pharmaceutique incertaine, XXXIII, 242.

**Mais.** Est celle des graminées d'Europe qui contient la plus grande quantité de sucre , XLII , 290 , 291.

**MAL.** Ce poisson donne une bonne qualité d'ichthocolle, LII, 189.

**MALACHITE d'Arragon.** Voy. Carbonate de cuivre natif.

**MALACOLITHE.** Pierre molle , XXXII , 196.

**MALATE de chaux** , se trouve dans la joubarbe, XXXIV , 127 ; et dans plusieurs autres genres de plantes, XXXV, 153 , 157. Caractères auxquels on reconnoît sa présence , 154 , 155.

**MARC de raisin** ; ses nombreux usages , XXXVI , 132 , 153 ; LIII , 119 et suiv.

**MARCKANITE.** Analyse de cette pierre par Gmelin , XXXVIII , 325.

**MARMELADES.** Causes qui les font tourner à l'aigre , LIII , 134. Voy. Raisiné.

**MARMITES de Zamora** , LI , 247.

**MARRONIER.** Son écorce se rapproche du quinquina , LV , 44.

**MARS.** Forme de cette planète , XLIV , 289. Son mouvement apparent et réel , 298.

**MASSE.** Son influence sur la fermentation du moût , XXXVI , 13.

— des corps. Son influence sur les affinités électives et l'action chimique , XXXVI , 303 , 307. Cas où cette influence cesse , 314.

**MASSICOT.** Voy. Oxide jaune de plomb.

**MATÉRIAUX** pour servir de base à une Chimie du dix-

neuvième siècle. Remarques sur cet ouvrage, L, 173.

**MATIERE animale des calculs.** Paroit en fait le gluten. Ses caractères, XXXII, 122.

- animale séparée du zoonate de chaux. Sa conversion en acide nitrique, XLIII, 182.
- caséuse. A des propriétés particulières selon les moyens dont on fait usage pour la séparer du serum, L, 276, 277, 279. Manière d'y reconnoître la présence du phosphate de chaux, 282.
- caséiforme qui se dépose sur le corps du fœtus, XXXIII, 273.
- combustible particulière de la Prusse orientale. Ses caractères physiques, LI, 188, 189. Son analyse, 190, 192. Est susceptible de former de l'acide prussique, 193. Son usage économique et dans les arts, 194.
- extractiforme des eaux de l'ammios de vache ; ses propriétés, XXXIII, 278.
- jaune nouvellement trouvée par Fourcroy et Vauquelin dans la chair musculaire en la traitant par l'acide nitrique, LVI, 38. Ses caractères, 39.
- inflammable et détonnante, formée par l'action de l'acide nitrique sur l'indigo et les matières animales, LV, 303 ; LVI, 43. Ses propriétés, LV, 304, 306. A été entrevue par Haussmann, 304 ; LVIII, 186, 187. Moyen de l'obtenir, LV, 305 Cause de sa propriété détonante, 306. Se trouve dans le cachou, LVI, 204.
- scytodéphite. Voy. Tannin.

**MÉCANIQUES.** Economie résultant de leur adoption pour la filature, XXXV, 121.

- MÈCHE militaire.** Matières qui la composent , LIX , 314. Inconvéniens de son usage , 315.
- MÉLANGE** de plomb et d'étain oxidés. Employé dans la confection des émaux , XXXIV , 220 et suiv. Nécessité d'oxider ces métaux ensemble , 207. *Voy.* Emaux.
- MELLITE** , pierre de miel ou honigstein. Sa description , XXXVI , 204. Son nom dérive de sa couleur , *ibid.* Sa pesanteur spécifique , 205. Son analyse , 205 , 206 et suiv. Contient un acide particulier , 208 , 209. *Voy.* Honigstein.
- MELLILITE.** *Voy.* Honigstein et Mellite.
- MENILITE.** *Voy.* Klebschieffer.
- MER.** Cause de son flux et reflux , XLIV , 303.
- MÉRINOS.** Sont les espèces de moutons dont la laine donne le plus de suint , LIII , 195.
- MERCURE.** Sa congélation par le froid artificiel , XXXII , 171. Caractères physiques de ce métal , XXXIV , 46. Ne s'unit point très-intimement au soufre dans l'état métallique , XXXVII , 67. A une affinité très-foible pour l'oxigène , XXXVII , 223. Est conducteur du calorique , XLVI , 260. On doit distinguer trois états différens dans la dissolution de ce métal par l'acide nitrique , LIV , 74 , 75. Expériences chimiques sur ce métal , 117. Conjecture sur la manière dont il agit sur l'économie animale dans le traitement des maladies siphilitiques , 135 , 136.
- Forme de cette planète , XLIV , 289. Son mouvement apparent et réel , 296 , 297.
- fulminant , découvert par M. Howard , détonne à la température de 368° de l'échelle de Fahrenheit , XXXVIII , 324. Sa force écrasante est supérieure à celle de la poudre à canon , 324.

**MÉTAL** nouveau découvert dans le platine par M. Descostils, XLVIII, 158, 171; et en même tems par Fourcroy et Vauquelin, 178, 181, XLIX, 197. Propriétés de ce métal, XLVIII, 174, 182, XLIX, 203, 217. Est la cause de la coloration diverse des sels de platine, XLVIII, 174, 184, XLIX, 206. Moyen de le séparer du platine, XLVIII, 183, 184, XLIX, 209. Seconde série d'expériences sur ce métal, XLIX, 219. Doit être fortement oxidé pour colorer les sels de platine, 223. Sa volatilise lorsqu'on traite la poussière noire qui le contient avec de la potasse, L, 9, 12. Manière de l'extraire et de le purifier, 16. Ses propriétés lorsqu'il est pur, 19 et suiv. Est susceptible de se combiner à différentes proportions d'oxygène, 24. Autres propriétés que M. Tennant a découvertes à ce métal, LII, 48. Nom que lui a donné ce chimiste, 48.

**MÉTAUX.** Projet d'expérience sur leur oxidation ou désoxidation par l'intermède du charbon, chargé d'oxygène ou d'hydrogène XXXII, 20, 24. Leur faculté conductrice de l'électricité, XXXIV, 99. Forment trois genres de combinaison avec le soufre, XXXVII, 57. Ordre dans lequel ils sont classés comme conducteurs du fluide galvanique, XXXVII, 296, XL, 243, 251, XLI, 17. Leur combustion opérée par l'électricité galvanique, XLII, 158, XLIV, 207 et suiv. Attirent moins l'humidité que le verre, XLIV, 80. Communiquent à celui-ci la propriété d'enlever ou de céder plus promptement le calorique à l'air chaud ou froid, 86, 87. Expériences pour prouver leurs affinités, XLVII, 187 et suiv. Examen succinct de ceux qui sont le plus employés dans les arts, LI, 119, 120 et suiv. Sont

- des substances clarifiantes des corps gras, LII, 217.  
Opinion de M. Tissier sur leur calcination et leur réduction, 220. Preuves que M. Hahnemann donne pour constater leur oxydation intermédiaire entre le *minimum* et le *maximum*, LVI, 5, 6 et suiv. Thénard n'admet point cette oxydation intermédiaire, 62. Considérations sur leur oxydation en général, LVI, 59.
- MÉTÉORES. Causes qui les produisent d'après les chimistes modernes, LRV, 265. Objection de M. Deluc contre ces causes, 266.
- MÉTÉOROLOGIE. Causes des progrès de cette science, XLIV, 315.
- MÉTHODE de Tournefort. Moyens de la perfectionner, XLV, 149.
- MICARELLE d'Arendal, XXXII, 196.
- MIEL. Etoit employé par les anciens pour fortifier le moût trop aqueux, XXXVI, 36. Caractères physiques de celui de Madrid, LVII, 137. Cause de sa couleur jaune, 138. Le miel blanc est sujet à se séparer en deux parties, 139. L'alcool en sépare une certaine quantité de sucre, *ibid.*
- rosat. Correction à faire au procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVIII, 19.
- MILLEPERTUIS. Peut être employé avec utilité dans la teinture, XLVI, 143. Contient une double matière colorante, 144. Mordant le plus propre à fixer cette matière colorante, 144, 145. Contient beaucoup de matière tannante, 145.
- MIRRI. Résultat de son analyse, XLIV, 134.
- MIRAZ d'antimoine. La plus généralement exploitée pour en retirer le métal pur, est le sulfure d'an-



- timoins. Trois procédés successifs employés pour obtenir le métal, XXXI, 154.
- d'antimoine blanche de Przibrem. Ses propriétés physiques, XLV, 10, 11.
  - d'antimoine rouge fibreuse de Braunsdorf; son analyse, XLV, 9, 10.
  - d'argent de Guadalcanal, contient du platine, LX, 317. Ses propriétés physiques, 318.
  - brun de plomb de Zimapan. Son analyse, LIII, 268.
  - de carbonate de fer d'Ellenlohe. Son analyse, LI, 176.
  - de chromate de fer, découverte à la Bastide, département du Var. Ses caractères physiques, XXXI, 220. Est décomposée par la potasse. Son analyse, 221 et suiv.
  - de cuivre gris vitreuse. Son analyse, XLV, 49.
  - de cuivre jaune hématiliforme, XLV, 48.
  - de cuivre rouge octaèdre. Son analyse, 57 et suiv.
  - de fer décrite sous les dénominations de mine de fer spathique, mine blanche de fer, etc. Son analyse, LVI, 300. Rapport fait à l'Institut, sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathiques, LVII, 51. Ce chimiste a évalué la quantité de manganèse qu'elle contient, 54, 57.
- Voy.* Fer spathique.
- de fer arsénical, XLV, 13.
  - de fer spathique envoyée à M. Guyton, par Bergmann. Ses caractères physiques, LVIII, 149, 150. Son analyse, 151, 153.
  - de manganèse noir de Szekemberg. Son analyse, XLIV, 124.
  - de manganèse de Siefeld, dans le Harz, XLV, 24, 25. Ne vaut rien pour en retirer le gaz oxygène.

- noire terreuse de manganèse. Proportion des principes qui le composent, XLV, 26, 27.
- de muriate de cuivre. Son analyse par Klaproth, XLV, 13, 15; par Prøust, 15.
- d'olive de Cornwall. Son analyse, XLV, 11, 12.
- d'or graphique d'Offenbanya.
- d'or graphique de Nagyac.
- d'or graphique feuilletée de Nagyac.
- d'or graphique paradoxal de Mariahilf en Transylvanie, XLIV, 119, 120, 121. Leur analyse. Contiennent toutes du tellure, *ibid.*
- de phosphate de cuivre. Son analyse, XLV, 15, 16.
- de phosphate de plomb brun de Hulgoet. Proportions de ses principes, XLIV, 248.
- de phosphate de plomb jaune citrin de Wanlothead. Matériaux qui la composent. Cause de sa couleur, XLIV, 248, 249.
- de phosphate de plomb vert de Taria de Zschöpan. Son analyse, XLIV, 246.
- de phosphate de plomb vert de Hoffgrund. Substances qu'elle contient, XLIV, 248.
- de plomb blanche de Léadhills en Ecosse, son analyse, XLV, 6.
- de plomb muriaté du Derbyshire. Proportions de ses principes, XLIV 245. Contient moins d'acide muriatique que le muriate de plomb artificiel. *Ibid.*
- de plomb sulphaté d'Anglesye. Ses caractères extérieurs. Son analyse, XLV, 4, 5.
- de plomb sulfaté de Léadhills. Son analyse, XLV, 5, 6.

- de plomb rouge de Sibérie, ( expérience sur la )  
XXXII, 67.
- de plomb vert, contient de l'acide phosphorique,  
XXXII, 232.
- de titane. Son analyse, XXXIV, 270.
- de titane nommée *ménacan*. Résultat de son analyse,  
XXXIX, 308.
- d'urane. Contient du phosphore, XXXII, 233.  
Proportion de ses principes constituans, XXXIX,  
307.
- vitreuse rouge. Voy. Oxide natif de cuivre.
- MINÈRES** d'argent exploitées en grand par l'amalgamation  
à Halsbruck, XXXVIII, 197; par la fonte, 209.
- d'argent rouges. Sont antimoniales ou arsenicales,  
XLIX, 185.
- de fer. Leur traitement avec la houille carbonisée,  
XXXI, 113 et suiv.
- de fer siliceuses. Sont les seules qui donnent  
des scories bleues, XXXIV, 278.
- de fer spathique. Contiennent du manganèse,  
XXXVI, 63 et suiv. Donnent les meilleurs aciers  
naturels, 65, 67 et suiv. Existé dans cinq départe-  
mens de la France, 70.
- de Wolfram de Linnwald. Contiennent du tungstène,  
XLIV, 123.
- MINÉRAL** de plomb suroxygéné Ses caractères phy-  
siques; son analyse, XLII, 85, 87.
- MINÉRAL** de l'Île de France (nouveau) reconnu par  
l'analyse pour un véritable phosphate de fer pur et  
cristallisé, L, 200 et suiv. Proportion de ses prin-  
cipes constituans, 214. Les deux parties transpa-

- rente et opaque qui le forment sont de même nature, 214, 215 et suiv.
- de Massachusset en Amérique. Ses caractères physiques, XLIV, 159. Son analyse, 161. Sa régénération artificielle, 169. Contient un nouveau métal nommé columbium, 173, 175; et du fer à l'état d'oxide brun, 173. Voy. Columbium.
- MINÉRALOGIE** ( Dictionnaire de ) par M. Reuss, en plusieurs langues, suivant le système de Werner. Division de cet ouvrage, XXXI, 175. Tableaux des fossiles simples et mêlés, 182, 189.
- MINÉRAUX.** Nécessité de leur synonymie, XXXI, 173. Minéraux qui tiennent des alcalis fixes. Procédé de Davy pour leur analyse, LV, 84. Werner regarde leur composition comme le principe le plus certain pour la détermination de leurs espèces, LVII, 283. Ce principe ne peut être appliqué à tous les cas, 290. Leur définition a été négligée par Werner, 304.
- MINIUM.** Voy. Oxide rouge de plomb. XXXVI. 80.
- MIRAGE.** Phénomène d'optique observé dans la plaine de la Crau, XXXIX, 213.
- MIXTURES** du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 252.
- MOLÉCULES** des corps. Ne se touchent point, selon Lavoisier, L, 58. Remarque de Praxos sur cette assertion, 59 et suiv.
- MOLYBDATE** de cérium, L. 267.
- МОНТАЖИ.** Marnes dont on les fertilité dans les Géveanes, XXXI, 41.
- primitives. Parallélisme de direction entre leurs couches, observé par Humboldt, en Europe et en

- Amérique**, XXXV, 109. Sont de nature granitique, XXXVI, 281.
- MONUMENS.** Causes qui ont opéré la destruction de ceux d'Alexandrie, XXXIII, 89. Opinion de Dolumiou sur leurs causes destructives, 90.
- MORDANS** terreux et métalliques, LII, 244.
- MOROXILATES.** Nom donné aux sels de l'acide moroxilique, XLIX, 39. Voy. Acide moroxilique.
- MORTIER.** Proportions diverses pour sa composition, XXXVII, 255.
- MORUE.** Les vésicules aériennes de ce poisson sont employées dans le nord pour préparer une espèce d'ichthyocolle, LII, 191.
- MOSCOUANE** de raisin, Moyen de la délivrer des acides qu'elle contient, LVII, 168. Ses qualités, 169. Comparée à la moscouade de cannes, 170. Rapport de ses produits découverts par l'analyse, 171. Le malate de chaux qui y est contenu n'a aucun inconvénient, 173, 174. Considérée comme condiment, 225. Peut être employée avec succès dans le traitement de quelques maladies, 232. Son raffinage ne diffère guère de celui de la moscouade de cannes, 255. Dissoute dans l'eau, fermente et forme un vin très-spiritueux, 241. Avantages qu'on retirerait de son transport dans le nord, 241, 242. Prix des moscouades de raisin, 255. Pourroit être ajoutée avec succès au vin vert qui manque de principe sucré, 261, 262.
- de cannes. Les anciens la nommoient *mial de cannes*, LVII, 152, 153. A été longtems employée comme condiment et sans être raffinée, 153.
- MOUR** de raisin, Passe à l'état de vin par la fermen-

tation, XXXVI, 5. Moyen de le conserver sans altération, 7. Trop aqueux fermente mal, 18. Moyen d'y remédier, 19. Contient du tartre, *ibid.* Sa partie aqueuse peut être diminuée par l'ébullition, 18, 43. On peut lui communiquer diverses qualités en y introduisant des aromates, 47, 48. Règles pour son séjour dans la cuve, 127. Moyen d'enlever les acides de celui qu'on veut amener à l'état de sirop, LIII, 142. *Voy.* Raisiné et Sirop de raisiné. Sa pesanteur spécifique. Causes qui la font augmenter à la maturation du raisin, LVI, 285, 286. *Voy.* Raisin.

**MOUCUIT** est le plus dangereux des défauts des poteries, LV, 103.

**MUCILAGE** pur, ne fournit point d'alcool par la fermentation, XXXVI, 18.

**MUCOSO-SUCRÉ.** N'a été bien apprécié que par Deyeux, LVII, 148. Diffère du sucre solide, en ce qu'il est susceptible de fermenter par lui-même, 148.

**MURIATE ammoniaco de plomb.** Procédé pour l'obtenir, XLII, 218.

— ammoniaco de zinc. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 217, 218.

— d'ammoniaque. Sa forme naturelle d'octaèdre est changée en cube par son union avec l'urée, XXXI, 67, XXXII, 131. Existe dans cette matière animale, 106. Son extraction de l'urine, 162. Sa formation dans les volcans, XXXVI, 290. La dissolution de ce sel augmente considérablement la force de la colonne électrique de Volta, XL, 323. Se forme spontanément dans cette colonne lorsqu'on emploie de la viande au lieu de carton mouillé,

- XLI**, 112. Proposé pour être substitué à la colofane dans l'étamage, **LI**, 70, 71. Cette substitution n'est point avantageuse, 71.
- d'ammoniaque ferreux. Procédé de M. Schmidt pour la préparation de ce sel, **LIX**, 68.
  - d'ammoniaque martial. Défaut de cette préparation pharmaceutique, **XXXIII**, 241.
  - d'ammoniaque sublimé. Diffère du muriate d'ammoniaque ordinaire. Cristallise par une moindre proportion d'eau, **XXXI**, 130.
  - d'antimoine caustique. Son action sur l'huile essentielle de romarin, **XLVII**, 58. Est décomposé dans cette huile, 59, 67.
  - d'antimoine fumant. Son pouvoir dispersif de la lumière, **LIX**, 235.
  - blanc d'argent. Fait découvrir la présence de rayons lumineux qui ne sont point sensibles à la vue, **XLVI**, 60. Exposé à l'action du spectre prismatique ordinaire noircit plus fortement dans le rayon violet que dans les autres, 60.
  - de cérium. Ses caractères, **L**, 261, 262, **LIV**, 52.
  - de chaux. Précipite les muriates d'alumine et de baryte, **XXXI**, 253. Ne forme aucune combinaison avec ceux de magnésie et de strontiane, *ibid.* Son emploi pharmaceutique, **XXXIII**, 243. Mêlé avec parties égales de neige produit un froid artificiel très-considérable, **XLI**, 59. Peut être substitué avec avantage au muriate de soude dans la préparation des glaces, 61. Décompose tous les sulfates, excepté celui de chaux, **XLVII**, 137. Est employé

- pour la préparation des muriates de baryte et de strontiane, 132, 159.
- de chrome. Couleur verte de sa dissolution alcoolique, XXXII, 72, 75.
  - de cobalt. Manière de l'obtenir, LX, 269. Sa distillation, 269.
  - de cuivre. Proportion de ses composants, XXXII, 47. Est décomposé par la potasse, *ibid.* Ce sel au minimum d'acide est insoluble dans l'eau, 48.
  - de cuivre du Chili, proportion de ses principes, 48. Son analogie avec le sable du Pérou, 49. Ce dernier contient plus d'acide muriatique, *ibid.*
  - de baryte. Préparé par le carbonate natif, XXXI, 12. Précipite celui d'alumine et non celui de strontiane, 254. Est un des nouveaux médicaments de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 242. Nouveau procédé pour le préparer, XLVII, 131, 132, 133. Doit subir deux cristallisations pour l'obtenir à l'état de pureté, 136. Avantages du nouveau procédé sur celui qu'on employait précédemment, 136, 137. M. Hufland a administré ce sel dans plusieurs maladies du système lymphatique, 138. Mode d'administration, 138, 139. Est décomposé par la potasse et par la soude, XLIX, 95, 104. Rapport sur un nouveau procédé pour la préparation de ce sel, LV, 51. Ancien procédé, 53. Procédé de Bouillon-Lagrange, 54. Procédé de M. Résat. Avantages que présente ce dernier, 56, 59.
  - d'étain au maximum d'oxidation. Ses propriétés, XLII, 271. Son action sur quelques dissolutions métalliques, XLVIII, 189, 190. Est le meilleur



- réactif pour reconnoître la présence du platine, 195. A une grande affinité pour l'oxygène, LVI, 220. Devient plus oxygéné par l'action de la pile de Volta, LVIII, 61.
- de fer. Imprégné de gaz nitreux, absorbe à l'instant le gaz oxygène, XL, 189.
  - de fer peu oxidé. Ses caractères. LVI, 75.
  - insoluble de platine. Proportions de ses principes constituans, XLVII, 194.
  - d'iridium. Ses caractères physiques et chimiques, LII, 48, 49.
  - de magnésie. Obtenu cristallisé de l'analyse du spinel, par Klaproth, XXXI, 152. Précipite celui de baryte et non celui de strontiane, 254.
  - de mercure doux. Sa conversion en sublimé corrosif par l'acide nitrique, XLIV, 187. La méthode de préparation de ce sel par la précipitation est plus avantageuse et moins dangereuse que celle par la sublimation, XLIX, 71, 72.
  - de mercure du commerce. Proportions de ses principes, LIV, 123, 124.
  - de mercure sublimé. Voy. Muriate suroxygéné de mercure.
  - de nickel. Ses caractères, LX, 273.
  - naturel d'ammoniaque du Vésuve. Est rejeté dans les éruptions volcaniques, XLIV, 225. Conjectures sur la manière dont il se forme dans ce volcan, 226.
  - naturel d'ammoniaque de Bucharie. Ses caractères physiques; son analyse, XLIV, 228.

- d'or. Passe au pourpre par l'action de la lumière, XXXII, 33e; par celle du calorique, XXXIII, 289 et suiv. Se réduit au soleil par le charbon, XXXII, 331, XXXIV, 181; par l'éther, l'huile d'olive, XXXIV, 183.
- d'or et d'étain. Broyé avec une proportion de flux vitreux et exposé au feu, donne une couleur pourpre, LII, 41.
- de platine. Moyen de l'obtenir pur et cristallisé, XXXVIII, 226, 227 et suiv. Peut former des sels triples avec le plus grand nombre des bases, LIV, 220.
- de platine barillé, XLIX, 178.
- de platine et d'ammoniaque. Forme de ses cristaux, XXXIV, 277. Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 158. Causes qui peuvent influer sur sa coloration, 160, 161, 180. Expériences sur ses différentes espèces, 161, 183.
- de platine et de soude. Obtenu cristallisé, par M. Muschin Puschkin, XXXIV, 278, LIV, 220. Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 165, 166. Ses propriétés, 166, 167. Sa couleur peut changer par l'action de quelques réactifs, 167, 168. Procédé pour faire ce sel triple; forme de ses cristaux, LIV, 221.
- de plomb. Procédé pour l'obtenir cristallisé, XXXIV, 196.
- de potasse. Traité avec le charbon pur, ne donne aucune trace de terre, XL, 187.
- de soude. Sa décomposition par l'oxide de plomb, XXXI, 1. Cristallise en octaèdres dans l'urine évaporée, 66; et dans la dissolution d'urée, XXXII,

- XXXII, 98, 130. Expériences pour déterminer sa pesanteur spécifique et sa densité, XXXI, 130. Son utilité dans la composition de l'émail blanc, XXXIV, 206. Sa décomposition dans les volcans, XXXVI, 290. Offre un moyen de conserver le vinaigre, XXXVII, 126. Calciné avec du charbon pur ou du soufre, ne donne pas un atôme de terre, XL, 187. Sa formation dans l'eau par le fluide galvanique, LV, 85. Une petite quantité de ce sel favorise la végétation, 315.
- de soude et de rhodium. Ses propriétés, LII, 53.
  - de strontiane. Précipite celui d'alumine, XXXI, 254. Nouveaux procédés proposés pour sa préparation, XLVII, 139 et suiv.
  - suroxygéné de mercure. Époque de sa fabrication en France, XXXII, 324. Peut former un sel triple avec le muriate de soude, XXXVIII, 121. Procédé indiqué par Berthollet comme le plus simple et le moins dispendieux pour sa préparation, 122. Particularités que présente sa décomposition par le carbonate de soude, 125; par le carbonate de potasse, 127; par le carbonate d'ammoniaque, 128. Procédé de M. Boullay pour sa préparation, XLIV, 177. Passe à l'état de mercure doux par l'action de la lumière, 178, 180, XLIX, 31. Le charbon opère le même effet à froid, XLIV, 181. Traité à chaud par ce même combustible, ce sel se décompose, 184. Proportion de ses principes; *ibid.* Traité avec le phosphore, forme un phosphure, 185, 186. Se dissout sans altération dans l'acide nitrique, 187. Est composé d'oxide de mercure au *maximum*; et
- Tome II. I.

d'acide muriatique simple, 192. Est plus ou moins désoxidé par l'eau distillée des plantes, *ibid*; par l'alcool, 194; par les végétaux entiers, les extraits et les huiles, 195. La gomme et le sucre le désoxident plus lentement, 196. Est réduit à l'état de mercure doux par les huiles volatiles dans lesquelles on le fait dissoudre, XLVII, 56, 57 et suiv. Mis en contact avec le fer, se change en muriate blanc, XLIX, 31. Celui qu'ont obtenu MM. Braamcamp et Siqueira est plus énergique que celui qu'on obtient par les procédés ordinaires, LIV, 131. Propriétés que présente ce sel obtenu par ces chimistes, 132.

— suroxigéné de potasse. Calciné avec l'acide phosphorique donne un phosphate de potasse avec excès de base presque insoluble, XL, 179, 180. Offre le meilleur moyen de juger de la solidité des couleurs végétales et animales, XLI, 126. Mêlé avec certains corps combustibles, les enflamme par le contact d'un tube trempé dans l'acide sulfurique, XLIV, 321 et suiv. Allume le gaz hydrogène, 324. Décrépite seulement avec plusieurs métaux, *ibid*. N'allume point la poudre fulminante, 327. Ronge et détruit les armes à feu, *ibid*. Forme, avec un peu de soufre et de la sciure de bois, une excellente poudre de fusion, 325. Eprouve une décomposition partielle avec l'éther, le camphre et l'alcool, *ibid*.

— suroxigéné de soude pur; calciné avec l'acide phosphorique, ne donne point de magnésie, XL, 181.

MURIATES jaune et rouge de platine. Expériences sur ces sels, XLVIII, 169 et suiv., XLIX,

205. Moyen de séparer tout le platine contenu dans le muriate rouge, XLVIII, 172, 173. Examen des eaux mères de ces deux sels, XLIX, 213 et suiv.
- solubles. Leur décomposition par les sels d'argent, XXXVII, 174.
- Musc indigène, XLVII, 70.
- MUSCLES. Matériaux qu'ils contiennent, LVI, 38, 43.
- MYRICA *cerifera*. Arbre cirier de la Louisiane, XLIV, 140. Ses espèces, 142.
- *pensilvanica*. Notions sur sa culture, XLIV, 153.
- MYRISTICA *officinalis*. Cette plante dioïque peut être transformée, par la greffe, en plante hermaphrodite, LIII, 339.

## N.

NATRON. Voy. Natrum.

NATRUM (Description de la vallée des lacs de), XXXIII, 330 et suiv. Constitue les pierres du fort de Gasser, 332, 345. Son exploitation en Egypte, 336. Cause de sa formation, suivant Berthollet, 346. Sa graduation, LX, 41. Son origine, 58.<sup>1</sup>

— d'Egypte. Résultat de son analyse, XLIV, 136.

— rayonné de Trona. Son analyse, XLIV, 137. N'est point sujet à s'effleurir; cause de cette propriété, 139.

NÉCROLOGIE. Mort de Bucholz, XXXI, 17. Mort de Girtanner. Travaux de ce chimiste, XXXIV,

332. Mort de Laborie, XXXV, 84. Mort de Félix Fontana; notice de ses ouvrages, LIV 224.

NICCOLANE. Métal nouvellement découvert par le docteur Richter, LIV, 302. Ses propriétés physiques, 305, 306. Manière dont il se comporte avec les agens chimiques, 306. Son analogie avec le cobalt et le nickel, 308, 310. Diffère cependant de ces métaux par des caractères tranchés, 309, 310.

NICKEL. Opinions de plusieurs chimistes sur la nature de ce métal, XXXI, 274. Doutes élevés par M. Loblanc sur son existence particulière, 277. Moyen de le séparer du fer, XXXV, 48. M. Chenevix en a obtenu qui n'étoit point attirable à l'aimant, XLI, 189, 195. Dans ce cas, sa propriété magnétique est masquée par l'arsenic avec lequel il se trouve combiné, XLIV, 221. Mémoire sur le nickel; opinions des minéralogistes sur sa nature, L, 117, 118. Est un des métaux les plus difficiles à fondre, 129. Les expériences de Thenard prouvent que sa vertu magnétique lui est propre et ne dépend point du fer, 130. Cette propriété peut être masquée par son union avec différens corps, 132. Obtenu absolument pur par Richter, LIII, 164, 172. Sa préparation, 166 et suiv. Ses propriétés, 173, 174. Doit être considéré comme un métal noble, 175. Jouit d'une force magnétique très-marquée qui est détruite par l'arsenic, 176, 177. Faits pour servir à son histoire, LX, 272. Son extraction en grand, 275.

— et cobalt. Examen de différens procédés pour

faire le départ de ces deux métaux, LV, 137. Inconvéniens du procédé de Hermstadt, 144, 145. Le moyen proposé par M. Schnaubert n'est pas non plus exempt de défauts, 145, 149. Procédé de M. Bucholz, 150.

NIDS d'alcyon. Sont une ichtyocolle naturelle, LII, 193. Sont très-recherchés par les peuples de l'Asie, 194.

NITRATE ammoniac d'étain; manière de le préparer, XLII, 219.

— d'ammoniaque. Absorbe plus ou moins d'eau de cristallisation, XLII, 36. Donne des produits différens dans différentes températures, LV, 188, 189.

— d'alumine pur. Ne donne point de chaux par la calcination, XL, 189.

— d'argent. Cause de sa précipitation par le cuivre, XXXII, 53. Est précipité par l'urée, 90. Se réduit au soleil par le charbon, 331, XXXIV, 182. Couleur qu'il transmet aux étoffes par l'action du calorique, XXXIII, 290. Colore en violet l'eau minérale de Tongres, XXXVI, 166. Conjectures sur ce phénomène, 176. Pétilllement qu'il occasionne dans une dissolution de sulfate, de muriate et d'acétite de soude, XXXVII, 109 et suiv.

— de baryte. Est décomposé par le carbonate de potasse, XXXIX, 322. Gaz qui se dégagent pendant sa distillation, 323. Proportions de ses principes, XLIII, 297. Est décomposé par la soude et par la potasse, XLIX, 95, 104.

— de cérium. Ses caractères, L, 260.

- de cuivre au *minimum* d'acide. Proportions de ses principes, XXXII, 27, 41. Au *maximum*, 28. Son action sur l'or dissous dans l'eau régale, 52.
- de fer rouge, LVI, 75.
- de fer vert. Manière dont on l'obtient, I.VI, 75.
- de magnésie. Pur et calciné, ne contient pas de chaux, XL, 189.
- de mercure. Cause de sa précipitation par le cuivre, XXXII, 53. Forme un précipité rose avec l'urée, 90. Son action sur l'huile essentielle de romarin, XLVII, 51.
- de mercure liquide. Est employé pour la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 75.
- de mercure au *maximum* d'oxygène, et au *minimum* d'acide. Proportion de ses principes, LIV, 125.
- de mercure oxigéné. Est susceptible de s'unir avec une nouvelle quantité de ce métal, XXXVIII, 119.
- de nickel. Sa préparation, LX, 272.
- de nickel au *minimum*. Manière dont on l'obtient, LX, 272. Proportions de ses composans, 273.
- de platine. Proportions de ses principes, XLVII, 194.
- de plomb. Est précipité par l'urée, XXXII, 89. Est un excellent réactif pour reconnoître la présence de l'acide phosphorique, LV, 172. Ses avantages sur l'acétite de même base, 173. Serait très-utile pour la préparation du phosphore, 174. Employé avec avantage pour la confection des baguettes d'artillerie, LIX, 318. Voy. Baguettes d'artillerie.



Proportions de ses composans, LX, 134, 137.

Ses différentes espèces, 145, 146.

— de potasse. Combiné avec différentes proportions d'eau, tableau de sa pesanteur spécifique, XXXI, 128, 133, 295. Humide et sec, leur différence, 139. Sa formation dans le terreau des caves exposées à l'air, XXXIV, 27. Existe dans le jus du *mesembrianthemum edule*, XXXV, 158. Inconvénient de sa prohibition dans l'intérieur par rapport aux fabriques d'eaux fortes, 128. Empêche la réduction de l'oxide de plomb et rehausse la vivacité des couleurs du cristal, XXXVI, 72. Expérience de Lavoisier qui prouve la volatilité de ce sel, XXXVIII, 306. Favorise la végétation, ainsi que la plupart des nitrates, LV, 313.

— de soude pur. Traité par l'acide phosphorique ne donne point de magnésie, XL, 182.

— de strontiane. Proposé par M. Riffault pour reconnoître, par une seule expérience, la bonté des potasses du commerce, XL, 288. En précipite les sels étrangers, excepté les muriates, XLI, 116, 121. Ne présente aucun des inconvéniens du nitrate de chaux pour l'essai des potasses, 118. Réunit toutes les qualités requises comme mode d'épreuve de cet alcali dans les fabriques de salpêtre, 119, 121. Est décomposé par le prussiate de chaux, XLIII, 192.

— d'urane. Procédé pour l'obtenir, LVI, 148. Ses caractères, 149. Voy. Urane.

NITRE. Voy. Nitrate de potasse.

NITRATES artificielles. On y emploie avec le plus grand avantage l'urine humaine et des animaux pour la fabrication du salpêtre, XXXII, 159.

Noix de galles. Contient de la chaux, XXXIV, 131. Epuise le bain de garance et rembrunit sa couleur, XLI, 13. Contient le tannin dans l'état de pureté, LV, 193. Ses parties solubles peuvent être extraites par l'eau froide, 194. Donne des résultats différens, selon qu'on emploie la macération à froid ou la décoction pour séparer le tannin, LVI, 174, 175, 176. Analogie et différence qu'elle offre, comparée au quinquina jaune, LIX, 142. Action du calorique et de l'eau sur la noix de galles, LX, 171, 172.

NOMENCLATURE chimique moderne. Tentatives de Scherer pour l'introduire en Allemagne, XXXI, 17. Est adoptée dans le nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 34. Son utilité, XLIV, 316. Critique des changemens adoptés par Brugnatelli et Van-Mons, 317. Vices de plusieurs dénominations anciennes et nouvelles, 318 et suiv.

NON-CONDUCTEURS partiels de l'électricité. Leur propriété particulière, XXXIV, 98.

NOTE sur un phénomène chimique particulier, XLVII, 217.

— sur une opinion de Klaproth, par M. Chenevix, LIV, 207.

— sur un article de M. Proust, relatif aux carbonates calcaires, LVIII, 205.

NOTICE historique sur Beaumé, membre de l'ancienne académie des sciences, LV, 105. Son attachement pour la chimie de Stalh, 106. Sa réception à l'académie, 108. Expériences qu'il a faites, *ibid.* Son opposition constante contre la nouvelle doctrine, 109. Ouvrages qu'il a publiés, 111.

— historique sur J. F. Clouet, XLVI, 97. Ses travaux

en chimie, 100. A fait construire l'établissement de Daigni pour la fabrication de l'acier, 101. Passe en Amérique pour y faire des expériences de chimie végétale, 103.

NOTICES pyronomiques, LIV, 104.

NOUVELLES de chimie extraites de la correspondance de M. Reinecke, XXXVIII, 333. Tirées des journaux anglais, LIV, 218. Extraites d'une lettre de M. Gehlen à M. Guyton, LVII, 94.

NUAGES colorés. Explication du phénomène que présente leur coloration, LIV, 22.

## O.

OBSERVATIONS électrico-atmosphériques et barométriques comparées, par Giovino, XLVIII, 189.

— de M. Cheneviz sur un mémoire du docteur Weiss, imprimé dans la Minéralogie de M. Haüy, traduite en allemand par Karsten, LII, 307.

— sur un mémoire de M. Proust, contenant l'apologie du plomb considéré comme base des vernis de poterie, LIII, 230.

OSSIDIENNE d'Heckla en Islande. Ses parties constituantes, XXXIV, 130.

— du Mexique. Ses caractères physiques, LIII, 260, son analyse, 261, 264.

— envoyées par Humboldt. Leur analyse, LIII, 265.

OCROÏTE. Essais sur cette nouvelle terre, L, 140. Ses caractères physiques et chimiques, 141. Conjecture sur la cause de sa coloration, 143.

ŒUFS. Moyens employés pour les conserver, LI, 98

et 99. Ceux qu'on emploie pour la clarification des vins doivent être frais ou bien conservés, LII, 181, 183. Causes qui détruisent le germe qu'ils contiennent et facilitent leur conservation, 184.

**OISANITE.** *Voy.* Anatase.

**OLEOSACCHARUM** du dispensaire de Berlin, XXXIII, 244.

— Est une combinaison d'une huile essentielle avec le sucre dissous dans l'eau, XLVII, 61. Forme une combinaison très-imparfaite lorsqu'il est préparé avec des huiles non suffisamment rectifiées, 62, 63.

**OMBRES colorées.** Sont un phénomène dépendant des contrastes, LIV, 11.

**ONGVENT cantharides.** La pharmacopée batave suit l'ancien procédé pour le préparer, malgré ses inconvénients, LVIII, 37. Autre procédé qu'on doit lui substituer, 38.

— citrin. Inconvénients de son usage, LVIII, 37. Sa préparation, LVIII, 175. Cause de la croûte blanche qui se forme à sa surface, 176. Ses usages paroissent différer de ceux de la pommade oxigénée, 178.

— épispastique. Sa préparation, XLVII, 235. Moyens de le préparer, recommandé par Boerhaave, 237.

— mercuriel. Deux manières de le préparer, LVIII, 37.

— mercuriel double. Le mercure n'y est pas à l'état d'oxide. Expériences qui viennent à l'appui de ces faits, LVIII, 172, 174.

— de la mère. Est une préparation emplastique, XXXIII, 57, 266.

- nutritum. Sa préparation, XLVI, 26, XLVII, 97. Procédés usités en Allemagne, pour le préparer, XLVII, 99.
- Opiaté, LVIII, 37.
- populéum. Manière de le préparer, LVIII, 36.
- ONGUENS de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 266.
- OPIMUM. Bucholz a trouvé qu'il contenait une assez grande quantité de gomme élastique, XXXIV, 133. Perd son odeur vireuse narcotique par la dessiccation, XXXVIII, 183. Doit cet arôme aux feuilles du pavot. Procédés pour l'obtenir en France du pavot blanc, 185 et suiv. Différens procédés pour purifier celui du commerce, XLIII, 40. Les auteurs qui l'ont analysé ne sont pas d'accord sur ses principes constituans, XLV, 257, 258. Action des réactifs sur sa dissolution, 261 et suiv. Phénomènes que présente cette dissolution traitée par la chaleur, 263. Action de l'alcool sur son extrait, 265. Examen du marc de l'opium, 271. Cette dernière matière n'est point un simple gluten, 272, 273. Examen de la nature et des propriétés du sel d'opium, 274. Ce sel n'a de caractères salins que la cristallisabilité, 280. Effets de cette substance saline sur l'économie animale, 281. Le procédé recommandé dans la pharmacopée batave pour obtenir ses différens produits, n'est point basé sur les connoissances modernes qu'on a acquises sur cette substance, LVIII, 11. Manière de préparer ses différens extraits, 14.
- en larmes; découle du pavot blanc dont les capsules affectent une forme globuleuse, XXXVIII, 194.
- OPТОМАТИQUE. Son application à la chimie, XXXI,

228. Dispositions des tableaux de M. Courrejolles, 240, 241 et suiv.
- OR.** Son affinité pour l'oxygène est très-foible, XXXVII, 223. Est contenu en assez grande quantité dans les mines de platine, XXXVIII, 148. Procédé de Proust pour en opérer la séparation, 148, 149. Ses affinités pour quelques métaux, XLVII, 188, 191. Sur son alliage avec le platine, 300. Proportions de ce métal et d'étain du précipité formé par l'étain dans une dissolution d'or, LII, 37. Trituré et mélangé avec du verre fusible et soumis à une forte chaleur, donne une couleur pourpre, 39. Mêlé avec la potasse, la silice, donne la même couleur, 40.
- ORCANETE.** Ne cède ses parties colorantes qu'à l'alcool, LX, 288. Donne une belle couleur pourpre violet qui peut être appliquée sur la soie, le lin et le coton, 289 et suiv.
- ORGE.** A beaucoup d'analogie avec le riz, XL, 33, 35. Procédé employé dans le département du Jura pour le moudre, 35. Manières de le perler, 36, 37. Peut être avantageusement substitué au riz, 40, 41, 50.
- ORPIMENT.** Opinion de quelques anciens chimistes sur sa nature, LIX, 284. Nom que lui ont donné les chimistes modernes, 285. Ne contient point d'oxygène, selon Proust, 286. Thenard a constaté ce fait par des expériences, 288, 291. Ses propriétés, 288. Proportions de soufre et d'arsenic qui entrent dans sa composition, 290.
- OS.** Leur analyse, XXXII, 230 et s. Analyse comparée des os de l'homme avec ceux des animaux, XXXIV, 68. Nécessité de les broyer pour en retirer toute la

gélatine, XXXV, 49. Nouveau travail de Fourcroy et Vauquelin sur les os, XLVII, 244. Ceux des animaux contiennent, outre les sels déjà connus, du phosphate de magnésie, 246. Manière d'y reconnoître la présence de ce sel, 247. Comparaison de quelques espèces d'os par rapport à la présence ou à l'absence de ce phosphate, 253. Note sur les expériences de M. Laeuge sur les os, 252, 253 et suiv. Réflexions sur la présence du phosphate de magnésie dans les os des animaux, 258.

— fossiles trouvés dans le département de Maine et Loire. Leur examen chimique, LVII, 45. Outre les substances ordinaires qui composent les os, leur analyse a encore donné à M. Chevreuil, de l'acide fluorique, et un phosphate de fer et de manganèse, 46, 48.

OSMIUM. Nouveau métal trouvé par M. Tennant dans la poudre noire du platine, LII, 49. Manière de l'obtenir, *ibid.* Ses propriétés physiques et chimiques, 50, 51.

OUTREMER. Procédé employé pour l'extraire de sa mine, LVII, 317. Ses caractères physiques et chimiques, 318 et suiv. Proportion de ses composants, 322.

OXALATE d'ammoniaque. Conseillé par M. Darracq comme un bon réactif pour découvrir la présence de la chaux, XL, 71, 72.

— de cérium, L, 264.

— de chaux, est un des matériaux les plus fréquens des calculs urinaires, XXXI, 63. Forme la base solide des calculs muraux; ses caractères, XXXII, 220. Peut être décomposé par l'acide nitrique, XLIX, 9, 10, 11.

- de fer. A une couleur jaune très-belle, et qui pourroit être utile en peinture, XL, 141. Proportions de ses principes, *ibid.*
- de potasse. Ne détruit les taches de rouille qu'en vertu de l'excès d'acide qu'il contient, XL, 140. Pur et calciné avec du soufre, ne laisse aucun résidu de chaux par le lavage, 175. Traité avec le muriate suroxygéné de potasse, ne précipite point d'oxalate de chaux par l'ammoniaque, 176.
- OXIDATION. Recherches sur cette question : Quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 4.
- OXIDE d'antimoine hydrosulfuré rouge. Cause de l'inégalité de ses effets, XXXII, 260, 264. Proportion de ses principes, 268. Moyen d'obtenir cette préparation d'une nature toujours uniforme, XXXIV, 132. Cause du dépôt plus ou moins considérable qui se forme pendant sa préparation, XLII, 78. Ses propriétés, 83.
- d'antimoine vitreux. Son analyse, XXXIV, 136. Contient toujours de la silice, 138. Est employé pour la confection de l'émétique, XLI, 55.
- d'arsenic. Son efficacité dans quelques maladies invétérées, XXXIV, 306. Est superflu dans la verrerie commune, XXXVI, 75.
- blanc d'arsenic. Proportion de ses principes, XLV, 53.
- d'arsenic sulfuré rouge. *Voy.* Réalgar.
- de bismuth ; sert à la fabrication du cristal, XXXVI, 77.
- de cérium sulfuré, L, 269. *Voy.* Cérium.
- de chrome trouvé par M. Richter dans une ser-



- pentine , XLIX , 55 , 56. Pourroit servir au grand feu , pour la peinture sur poterie , LIII , 223. Manière dont il se comporte avec les acides et les alcalis , 223 , 224.
- vert de chrome , sa conversion en acide par le nitrate de potasse , XXXIII , 285. Sa réduction , XXXIV , 275.
  - de cobalt formé par la précipitation , LX , 262.
  - de cobalt pur. Ses propriétés , XXXIII , 116.
  - bleu de cobalt. Procédé indiqué par Thenard pour le préparer , XL , 213. Ses propriétés chimiques , 213.
  - gris de cobalt. Manière de l'obtenir pur , LX , 261. Ses propriétés , 262. Action de l'ammoniaque sur cet oxide , 264. Evaluation de la quantité d'oxygène qu'il contient , 267.
  - hydro-sulfuré de cobalt , LX , 271.
  - noir de cobalt. Ses propriétés chimiques , XLII , 211. Manière dont il se dissout dans les divers acides , *ibid.* Procédé pour l'obtenir , LX , 279. Ses caractères physiques et chimiques , 268.
  - olive de cobalt. Ses propriétés , XLII , 212.
  - puce de cobalt. Ses caractères chimiques , XLII , 211.
  - rose de cobalt. Thenard ne croit point à son existence , XL , 214.
  - de colombium. Retiré d'une mine de fer de Massachusset. Manière dont il se comporte avec les réactifs , XLIV , 163. Se combine comme un acide avec les alcalis , 167. Propriétés de sa combinaison avec la potasse , 168. Ne se combine point

- avec le soufre, 170. Examen de ses propriétés par le prussiate de potasse et la noix de galle, *ibid.* Caractères particuliers qui le distinguent de tous les acides ou oxides métalliques, 171. Tentative infructueuse pour en opérer la réduction, 174.
- de cuivre de la nature ou de l'art; est toujours au même degré d'oxidation; XXXII, 32, 34. De tous les oxides, il est celui qui décompose le moins le vinaigre, 37. Manière dont il précipite l'or de sa dissolution nitro-muriatique, 52. Produit les couleurs verte et rouge pour la coloration des émaux, XXXIV, 219, 220. Voy. Emaux. Est soluble dans l'ammoniaque sans l'intermède de l'acide carbonique, XLIV, 37.
  - natif de cuivre. Résultat de son analyse, XXXII, 51. Causes de sa couleur bleu et verte, 54. Colore les verres transparents en rouge; XXXIV, 220.
  - d'étain. Paroit ne pas produire des effets dangereux, sur l'économie animale, LI, 125.
  - de fer. En proportion double ou triple, fait couler la silice, la magnésie et l'alumine, XXXI, 266. Moyens d'enlever les taches qu'il fait au linge, XL, 133. Expériences sur sa réduction par le zinc; LI, 166.
  - blanc de fer. Manière de l'obtenir, LVI, 66, 67.
  - de fer noir. Nouveau moyen de le préparer, XLIII, 94. Réclamation de M. Roover sur la découverte de ce procédé, XLIV, 320. Précipite l'oxide rouge de fer, XLIX, 22, 23. Le procédé de M. Cavasali diffère de celui de M. Roover, 107. Notice sur un nouveau procédé pour le préparer; LI, 333. Examen rapide des diverses méthodes usitées par les chimistes pour sa préparation,

- 334 et suiv. Procédé de M. Trusson, 339. Propriétés de l'oxide obtenu par ce procédé, 341.
- de fer sulfuré naturel. Cause de sa décomposition par l'acide sulfurique, et non par l'acide muriatique, XXXVII, 61.
  - de manganèse. Son emploi pour la fabrication des couleurs usitées pour colorer les émaux, XXXIV, 223. Son utilité dans les arts, XLI, 151 et suiv. Tableau des proportions d'oxigène contenues dans plusieurs de ses espèces, 155. Quoique la calcination la rende plus facile à pulvériser, elle a plusieurs inconvéniens qui ne permettent pas de l'employer, 157. Essais infructueux pour le sursaturer d'oxigène, 158. Ce principe lui est enlevé par la chaleur et par l'acide muriatique dans une proportion inverse, 159. Moyen de développer l'oxide pur de manganèse lorsqu'il existe dans un minéral, et que sa présence n'est pas bien prouvée, L, 249, 250.
  - noir de manganèse. Est substitué à la castine comme fondant; son existence dans les aciers d'Allemagne est la principale cause de leurs excellentes qualités, XXXVI, 67. A la propriété de blanchir le verre, 72.
  - de mercure fulminant, sans addition, obtenu par M. Howard, XXXII, 205.
  - gris de mercure. Proportion d'oxigène qu'il contient, LIV, 120.
  - rouge de mercure. Sa désoxidation dans le vide par la lumière, XXXII, 197. Manière dont il se comporte avec l'acide muriatique oxigéné, LIV, 129. La poudre violette qui se forme dans cette expérience est un muriate oxigéné de mercure, 131.

- rouge de mercure par l'acide nitrique. Procédés indiqués par quelques chimistes pour le préparer, LI, 202, 203. On obtient un oxide plus parfait en employant pour sa préparation de l'acide nitrique bien pur, 208, 209 et suiv. Procédé le plus convenable, 210. Ne paroît pas devoir ce coup-d'œil brillant qu'il présente à un état de demi-vitrification, 215. Cause à laquelle M. Payssé attribue cet état brillant, LII, 68, 73, 74. Nouvelles observations sur cet oxide, LIV, 66. Procédé de M. Vernet pour le préparer en grand, 67. Observations sur ce procédé, 70. Réflexions de M. Payssé sur les observations de M. Vernet, 73.
- de mercure sulfuré rouge. Est une combinaison intime de soufre et de mercure, XXXII, 322. Procédé employé pour l'obtenir, 325. Sa perfection dépend entièrement de l'oxidation préalable du mercure avant sa sublimation avec le soufre, 327. Son emploi pharmaceutique, XXXIII, 243. Cause de sa couleur, XXXVII, 67. Description du procédé employé en Hollande pour le préparer, LI, 196. L'opération par laquelle on le convertit en vermillon du commerce, est un secret chez les Hollandais, 199. Ce procédé a été imité par M. Payssé, 201. Influence de la lumière sur cet oxide, 201, 202.
- de nickel. Peut être dissous par le nitrate et le muriate d'ammoniaque, XLIII, 228.
- gris de nickel. Manière d'en reconnoître la pureté, LX, 272.

- noir ou majeur de nickel. Ses propriétés, LX, 277.
- auroxigéné de nickel. Ses caractères distinctifs, L, 126.
- nitreux. Recherches philosophiques et chimiques de Davy sur cet oxide, XLI, 305. Voy. Gaz oxide d'azote.
- d'or. Lenteur de sa précipitation par les alcalis, XXXI, 174. Précipité de l'eau régale par les oxides, les sulfates et les nitrates de cuivre, XXXII, 52.
- de platine. Est altéré avec plus de force par l'acide sulfurique que par l'acide muriatique, XLVII, 196.
- jaune de platine. Proportions de ses principes constituans, XLVII, 193.
- de plomb. Décompose le muriate de soude, XXXI, 3. Expériences à ce sujet, 5 et suiv. C'est en vertu d'une affinité double que cette décomposition s'opère, 8. Est réduit par la calcination avec la potasse, XL, 172. Incorporé avec le sable et vitrifiés ensemble, forment un vernis qui n'est point dangereux, LI, 249, 250.
- blanc de plomb. Obtenu en agitant de la grenaille de ce métal dans un vase, LVIII, 95. L'action de la lumière le fait passer à différentes nuances, 94. Ses caractères et ses usages, *ibid.* N'est qu'une combinaison d'oxide jaune et d'un acide, LX, 139.
- brun de plomb. Diverses manières de l'obtenir, LX, 146. Ses caractères, 146, 147. Proportions de ses principes, 147.
- jaune de plomb. Proportions de ses principes

constituans, LX, 133, 135, 136. Manière dont il se comporte avec les agens chimiques, 137. L'oxide tenant moins d'oxigène que d'oxide jaune n'est qu'une modification de celui-ci, 139 et suiv.

— rouge de plomb. Se combine avec la silice dans le cristal artificiel par l'intermède de l'oxigène, XXXVI, 72, 80. Proportions de ses principes, LX, 148, 149. Ses propriétés, 149, 150.

— blanc de phosphore. Ses propriétés, XLVII, 104, 105.

— rouge de phosphore. Se précipite de la dissolution du gaz hydrogène phosphoré, par le contact de l'air, XXXV, 234.

— blanc de zinc. Ses préparations pharmaceutiques, XXXIII, 266. Chauffé avec le charbon, donne très-peu d'acide carbonique et une grande quantité de gaz oxide de carbone, XXXIX, 28. Contient 83,3 de métal et 16,7 d'oxigène, 31. Est réduit par le carbure de fer, 35.

— de zinc sulfuré. Contient souvent de l'hydrogène, XXXVII, 66.

**OXIDES d'antimoine.** Proportion d'oxigène contenue dans chaque espèce, XXXII, 259 et suiv. Leur emploi dans la confection des émaux, XXXIV, 208.

— de cobalt. Doivent leurs différentes couleurs aux proportions plus ou moins grandes d'oxigène qu'ils absorbent, XLII, 210 et suiv. Il en existe quatre espèces, 215. Peuvent former des sels triples avec l'ammoniaque et quelques acides, 215, 216.

— de fer. Refusent de se combiner avec les corps gras, XXXIII, 53. Au *minimum* et au *maximum*

- d'oxidation, leur affinité pour les principes de la noix de galles ou pour l'acide sulfurique, XXXV, 38. Leur oxidation commence aux dépens de l'eau, et finit aux dépens de l'air, 40.
- de mercure. Cause de leur détonation avec le soufre, XXXVIII, 133. Extrait d'un mémoire sur leur fabrication en grand, LI, 195. Moyen de les analyser préférable à la sublimation, LIV, 119. Sont désoxygénés par les phosphites, 126.
  - métalliques. Doivent être très-divisés pour la préparation des emplâtres, XXXIII, 56. Altérations qu'ils éprouvent, 57. Moyen d'y remédier, 58 et suiv. Communiquent aux acides qui les dissolvent une couleur semblable à celle qu'ils ont eux-mêmes, d'après la remarque de Fourcroy, XXXVIII, 122. Réfutation de cette assertion par Berthollet, 122, 123. Ne peuvent point être comparés entre eux, relativement à leur point d'oxidation, 130. Rapport fait à l'Institut par Berthollet sur l'ouvrage de M. Schnaubert, intitulé : *Recherches sur l'affinité des oxides métalliques pour les acides*, etc., XLIX, 5 et suiv. Note sur leur précipitation mutuelle, 21. La propriété qu'ils ont de neutraliser inégalement les acides, est une des causes principales de leur précipitation mutuelle, 29, 30, 33. Observations de Klaproth sur leur dissolution dans les alcalis, LIV, 218. Ne sont pas en aussi grand nombre que les degrés d'oxidation possibles, LVI, 62. Leurs effets sont constans dans leurs combinaisons avec les acides, 64, 65. Les sels qui résultent de ces combinaisons peuvent avoir une couleur différente de leurs oxides, 66.

— de plomb (Mémoire sur les), LX, 132. Se vitrifie très-facilement, 135. M. Thomson désigne leurs divers degrés d'oxidation par des mots propres à ces degrés, 154.

**OXIGÉNANS.** Leur mode d'action sur l'économie animale, XXXIX, 53. Comment ils préservent des effets de la contagion, 94. Peuvent détruire plusieurs virus, 96, 97.

**OXIGÉNATION.** Opinion de M. Tissier sur sa théorie, LII, 227.

**OXIGÈNE.** Convertit en résine la matière extractive du quinquina, XXXII, 180. Dégagé dans l'exploitation d'une mine de manganèse à Macon, guérit la gale des ouvriers, blanchit leur linge, et décolore les étoffes, XXXIII, 75. Effets d'une pommade oxigénée par cet oxide, 76. Son action sur l'économie animale, XXXIV, 272. Lettre aux auteurs des Annales sur sa dénomination, 311. L'état dans lequel il se trouve combiné avec les métaux influe aussi sur les propriétés des oxides, XXXVIII, 132. Observations et expériences qui constatent son efficacité dans le traitement du tetanos, XLII, 43 et suiv. Manière dont il agit sur les corps combustibles, XLVI, 283. Quantité d'oxigène que prend le charbon, lorsque le diamant, par sa combustion, forme de l'acide carbonique pur, XLVII, 209 et suiv. Son influence dans la germination, XLVIII, 188. M. Tissier propose de le désigner par le nom de phosphore solaire, LII, 107, 108.

**OXYMELS** de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 255.



## P.

**PALLADIUM.** Métal nouvellement découvert, XLVI, 333. Ses propriétés diffèrent de celles des autres métaux, 334, 336. Recherches sur la nature de cette substance métallique, XLVII, 151. A un aspect approchant de celui du platine, 153. Se combine très-promptement avec le soufre, 155. Caractères des alliages de ce métal avec l'or, le platine, l'argent, et avec les autres métaux, 150, 157. Table de la pesanteur spécifique de ces alliages, 159. Manière dont il se comporte avec les alcalis, les acides et quelques sels, 160, 161, 162. Les expériences de M. Chenevix semblent prouver que le palladium est un alliage de platine et de mercure, XLVI, 336, XLVII, 165. Les expériences de Vauquelin ne s'accordent point avec celles du chimiste anglais, XLVI, 337. L'alliage de ces deux métaux, obtenu par la synthèse, présente les mêmes caractères que le palladium et donne les mêmes résultats lorsqu'on le traite par les mêmes agens, XLVII, 167, 168, 169 et suiv. Les expériences analytiques ne prouvent pas d'une manière aussi évidente l'alliage de ces deux métaux, 178, 179 et suiv. M. Wollaston le considère comme un métal simple, LII, 51, 52. C'est à ce dernier physicien que l'on doit la découverte du palladium, LIV, 198.

— artificiel (Mémoire sur le), LII, 5. MM. Rose et Gehlen n'ont jamais pu l'obtenir par les procédés de M. de Chenevix, 6, 8 et suiv., 16. Les expériences de M. Richter sur le même objet n'ont pas été plus fructueuses, 17 et suiv.

**PALMISTE.** Description de quelques arbres qui portent ce nom, LIII, 94 et suiv.

**PANACHES.** Plumes qu'on emploie pour les faire, LI, 7. Voy. Plumes.

**PANDANUS.** Description de plusieurs espèces nouvelles de ce genre de plantes, LIII, 99 et suiv.

**APETERIES.** Exigent des eaux vives et pures, XXXV, 123.

**PAPIER Joseph.** Est préférable au papier gris pour clarifier les liqueurs par la filtration, XXXIX, 119.

**PARACHUTES.** (Note historique sur l'invention et les premiers essais des), découverts par M. Mongolfier, XXXI, 269. Réclamation de M. Lenormant, au sujet de leur découverte, XXXVI, 94.

**PARATONNERRE isolé de M. Beyer.** Sa description, LIV, 329, 330.

**PARENCHYME vert des végétaux.** Accompagne le mât de chaux dans le jus de plusieurs plantes, XXXV, 159.

**PAULLINA.** Plante équinoxiale, dont les capsules contiennent de l'air plus azoté que l'air atmosphérique, XXXV, 110.

**PEAUX d'oiseaux.** Préparation de celles qu'on emploie pour faire des manchons ou des palatines, LI, 10, 11.]

**PECHSTEIN de Cyarsebach.** Ses caractères physiques, XLV, 16, 17. Son analyse, 17.

**PEINTURE couleur de pierre qui résiste aux intempéries de l'air.** Nouveau procédé pour l'obtenir, XLV 246, XLVII, 127. Paroît avoir été connue en Chine depuis longtemps, XLVII, 129.

- des porcelaines. Ne peut point arriver au dernier degré de perfection, XLIV, 264.
- PEINTURES. Description d'un procédé pour les copier sur le verre, XLV, 256.
- PERLETTIN de Hongrie. Ses caractères physiques. Son analyse, XLV, 29, 30.
- PEROXIDE de plomb. Voy. Oxide brun.
- PESANTEUR. Sa définition, XLIV, 301.
- absolue. En quoi elle consiste, XLIV, 301.
- spécifique. Causes de la différence de celle des mêmes corps pesés en grande ou en petite masse, XXXIX, 178. Sa définition, XLIV, 301.
- relative, XLIV, 301.
- PÈSE-LIQUEUR destiné à indiquer le titre des pièces d'or. Description de cet instrument, XLII, 23. Son usage, 26.
- PÈSE-LIQUEURS. Sont de deux genres, LVIII, 245 et suiv., 250. Voy. Aréomètre et Alcegrade.
- PETIT-LAIT. Est le produit d'une fermentation, selon Guyton, L, 275. Opinion contraire de Bouillon-Lagrange, 280. Sa propriété de verdir le sirop violet n'est pas due à la présence d'un alcali, 284. Quel que soit le procédé qu'on emploie pour sa préparation, il n'en résulte aucun inconvénient, 285.
- PÉTROLE. Ses propriétés physiques, XLV, 171, 172. Expériences pour reconnoître la densité et le degré de lumière que ce liquide produit comparativement à l'huile d'olive, 173 et suiv. Peut être employé avec utilité pour l'illumination des rues, 175.
- PHARMACIE. Utilité de la marche d'enseignement de

cette science suivie au collège de pharmacie, XXXV, 77.

PHARMACOLITHE. Résultat de son analyse, XL, 109; XLIV, 53.

PHARMACOPŒA BATAVA. Extrait de cet ouvrage, LVII, 97. Observations de M. Parmentier sur cette pharmacopée, 200, LVIII, 5.

PHARMACOPÉE de Berlin. Division de cet ouvrage, XXXIII, 283.

— française. (Ordre de fabrication proposé par M. Bouillon Lagrange pour une) XXXIV, 153 et suiv.

PHOSPHATE ammoniac-magnésien. Existe dans l'urine; ne se forme que lorsqu'il y a un excès d'ammoniac dans le fluide urinaire, XXXI, 59. Se trouve dans quelques calculs humains; ses caractères, XXXII, 219; ne forme jamais seul des calculs urinaires, 220.

— d'ammoniac. Sa préparation, XXXIX, 277.

— du Brésil. Est un phosphate de fer, L, 204.

— de chaux. Extrait des calculs humains, ses caractères, XXXII, 218. Constitue les os, 230 et suiv. Existe dans les trois règnes, 231; Proportions de ses principes constituans, 239. Cristallise dans l'acide acétique, 240. Sa décomposition partielle par la baryte et les alcalis. Phénomènes qu'il présente au chalumeau, 242. Phosphate de chaux, retiré du sédiment de l'urine. Difficulté de le dépouiller de toute la matière animale par la potasse, XXXVI, 268. Sa décomposition partielle par l'acide sulfurique, 309. Ne peut être décomposé par le charbon, XXXVII, 236. trouvé

- par Vanquelin dans les eaux sures des amidi-  
doniers, XXXVIII, 256, 257. Sa présence dans  
les humeurs de l'œil, qui avoit été d'abord niée par  
Chenevix, a été constatée par M. Nicolas, LIII,  
312, 316.
- de chaux natif et fossile. N'est point attaqué par  
la potasse, XLVII, 245.
  - acide de chaux, forme le 700<sup>e</sup> environ de l'urine,  
XXXI, 66.
  - acidule de chaux. Existe dans le plus grand nombre  
des calculs blancs, suivant Brugnatelli, XXXII,  
182.
  - acidule de chaux et de magnésie. Existe dans cer-  
tains calculs urinaires, XXXII, 183.
  - de cérium. Ses propriétés, L, 262.
  - de cuivre. Proportion de ses principes, XLV,  
50.
  - natif de fer, mélangé de manganèse. Son analyse,  
XLI, 242. Cause de l'augmentation de poids du  
fer séparé de l'acide phosphorique, 250. Propor-  
tions des principes qui le composent, 259.
  - de magnésie. Se trouve dans l'urine, XXXVI,  
66. Sa découverte dans les os des animaux,  
XLVII, 246, 247 et suiv. Voy. Os.
  - de mercure au *maximum*. Proportion de ses prin-  
cipes, LIV, 125.
  - d'or. Mélangé avec une proportion de flux et ex-  
posé au feu, donne une couleur pourpre, LII, 40.
  - de plomb. Insuffisance des moyens proposés pour le  
décomposer, LIV, 212 et suiv. On ne peut en sé-  
parer l'oxide de plomb qu'en suivant le procédé de

Bergman, 215. Proportion de ses composés ; 216.

— de soude. On trouve les causes de sa cherté dans l'inexactitude des procédés usités pour sa préparation, XXXIX, 269. Sur-saturé de soude, peut être uni à de l'acide phosphorique libre. Explication de ce phénomène, 272. Procédés plus économiques, proposés par M. Thenard, 273, 274. Proportion de ses principes constituans, 276.

PHOSPHORE. Absorbe complètement le gaz oxygène dans sa combustion lente, XXXIV ; 78 ; se dissout dans le gaz azote, 80. Son extraction de l'urine en la précipitant par le nitrate et l'acétite de plomb, 132. Précipite plusieurs dissolutions métalliques, XXXVII, 228. Paroit exister dans le sucre, XL, 204. Accident occasionné par son inflammation spontanée, XLI, 302. Son action sur le sublimé corrosif, XLIV, 185. Est toujours combiné avec le charbon, XLVII, 102, 103, 104. Son action sur les oxides et les sels mercuriels, LIV, 126. Sa dissolution dans la graisse ou dans les huiles fixes, est toujours suivie de la formation d'acide phosphoreux, LVIII, 159 et suiv. Ce phénomène n'a pas lieu lorsqu'on opère sans le contact de l'air, 162.

— solaire. Nouvel agent chimique, imaginé gratuitement par M. Tissier, LII, 103.

PHOSPHORE d'argent, XXXV, 235.

— d'arsenic, XXXV, 236.

— de carbone formé pendant la distillation du phosphore. Ses propriétés, XXXV, 45.

— de chaux. Sa préparation, XXXII, 318. Sa for-

mation par l'inflammation de quelques matières végétales , XLVIII , 268.

— de cuivre , XXXV , 236.

— de mercure , XXXV , 235.

— de plomb , XXXV , 235.

**PHOSPHURES métalliques.** Leur formation par le mélange de plusieurs oxides ou dissolutions métalliques avec l'eau saturée de gaz hydrogène phosphoré , XXXV , 235.

**PHOTOMÈTRE.** En quoi il diffère de l'hygromètre de Leslie , XXXV , 19. Utilité de la boîte de verre qui le renferme , 20. Ses usages , 21. Pourra servir à découvrir le pouvoir des fluides pour conduire la chaleur , 22.

**PHILOSOPHIE chimique** , par Fourcroy. Annonce et extrait de cet ouvrage , LVI , 217.

**PHLOGISTIQUE.** Nom substitué à celui d'hydrogène , XLIV , 306 , 309. Vices de cette nouvelle dénomination , 310.

**PTIPTISURIE sucrée.** Histoire et caractères de cette maladie , XLIV , 45 , 46. Ses périodes , 48. Sa cure , 69. Provient de la non animalisation du chyle causée par le défaut d'azote , 74. Voyez Diabète et Urine de diabétique.

**PHYSIQUE.** Réduite en tableaux raisonnés. Rapport de M. Berthollet fils sur cet ouvrage , XXXII , 277.

— céleste , ou Exposé du Système du monde , XLIV , 285 et suiv. Extrait de cet ouvrage , 285.

— mécanique , par Fischer. Analyse de cet ouvrage , LX , 102.

PICADIL. Espèce de verre; matières d'où il provient, L, 331.

PICOTS. Défauts dangereux des fayences et des poteries, LV, 103.

PIERRE alumineuse de la Tolfa. Manière dont on en retire l'alun, LV, 266. Contient une grande quantité d'acide sulfurique, 169, 172. Cause de l'odeur sulfureuse qui s'exhale pendant la calcination de cette mine, 270, 273.

— de *Castella-Monte*. Ses propriétés physiques, XLVII, 86, 87. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 88. Proportion de ses principes constituans, 89.

— filtrante. Ses propriétés physiques, LX, 121, 122. Proportions de ses principes, 123. Lieux où elle se trouve, *ibid.* N'est point un grès, 125.

— de *Lacella*. Ses propriétés physiques, XLIX, 286. Son analyse par les réactifs, 287 et suiv. Doit être rangée parmi les talcs, 294.

— météorique d'Aichstaedt. Son analyse, LI, 160, 161.

— météorique de Sienne. Son analyse par Klaproth, LI, 157, 158.

— de miel. *Voy.* Honigstein et Mollate.

— perlée de Cinapécuaro, au Mexique, apportée par M. Humboldt, LV, 288. Ses propriétés physiques, *ibid.* Son analyse, 289; par l'acide sulfurique, 291; par le nitrate de baryte, 292. Contient à-la-fois de la potasse et de la soude, 295.

— ponce de Lipari. Proportion de ses principes, XLV, 18.



- PIERRES.** Leur fabrication artificielle. Matériaux employés, LV, 285. Cette fabrication est aussi en usage dans la Pologne prussienne, 286, 287.
- arénacées. Paraissent contenir du muriate de soude, XLI, 239.
  - à filtrer. Leurs différentes espèces, XXXIX, 129. Préparation qu'on doit leur faire subir, *ibid.* Sont de mauvais moyens pour avoir de bonne eau, 130. Ont été classées par quelques minéralogistes parmi les quartz arénacés, LX, 121.
  - météoriques. Faits recueillis sur leur chute, XLIII, 56, 58, 65, 225. Caractères extérieurs de celle d'Ensisheim, 63. Son analyse, 64, XLV, 245. Celles de Benarès sont tombées après l'explosion d'un météore, XLIII, 69, 70. Description minéralogique des pierres de Benarès, du Yorkshire, de Sienne et de Bohême, 77 et suiv. Leur analyse, 125, 126, XLV, 229, 234. Contiennent toutes un mélange de fer et de nickel, XLIII, 235, 239, 265. Leurs propriétés physiques et leur analyse prouvent qu'elles ont entre elles une analogie marquée, 246, 247. Opinion de Patrin sur leur nature, XLV, 64. Diffèrent de tous les autres composés minéralogiques trouvés à la surface du globe, d'après les observations de Vauquelin, 65. Laplace et Biot pensent qu'elles peuvent être le produit d'une éjection volcanique de la lune, 66. Autre explication sur leur formation, 68. Toutes ces pierres contiennent des globules distinctes de fer métallique, 239. La chute de celles qui sont tombées à Laigle fut précédée et accompagnée de plusieurs phénomènes atmosphériques extraordinaires, XLVII, 329 et

- souv. Analyse des pierres de Laigle, 332. Analyse d'une pierre tombée en Aragon, par Proust, XLVIII, 107. Phénomènes qui ont précédé la chute de celle qui est tombée à Apt, 226. Opinion de M. Izarn sur leur nature, 229. M. Laugier a découvert qu'elles contiennent une petite quantité de chrome, en les traitant par la potasse, LVIII, 261 et suiv. Rapport du juge-de-peace du canton de Vezenobres, sur une pierre tombée à Valence, LIX, 34. Phénomènes qui ont précédé et accompagné la chute de cette pierre, 34, 35. Ses propriétés physiques différent de celles des autres pierres de ce genre, 36, 103. L'analyse a prouvé qu'elles étoient formées des mêmes principes constituans, 37, 39, 103, 109.
- PILE galvanique.** Voy. Colonne électrique de Volta, et Electricité galvanique.
- PILULES** de jalap, XXXIII, 255.
- PIN.** Son écorce intérieure jouit des mêmes propriétés que le quinquina jaune, L, 318.
- PLANÈTES.** Corps opaques éclairés par le soleil; leur figure, XLIV, 289. Leurs satellites, 290. Leurs mouvemens apparens et réels, 296. Leur gravité, 302. Leur perturbation séculaire et périodique, *ibid.*
- PLANT** d'Alicante. Est un raisin coloré avant la fermentation, LVII, 6.
- PLANTES** renfermées, diminuent la pureté de l'air, XLIII, 197. Exposées au soleil, décomposent le gaz acide carbonique, et dégagent du gaz oxygène, 199. Tables des résultats de plusieurs expériences, comparatives, 201, 202, 203 et suiv. Contiennent plus

plus ou moins de charbon, selon Saussure, végétant à l'air libre, dans l'eau, ou dans une atmosphère privée d'acide carbonique, L, 230. S'approprient l'hydrogène de l'eau, en lui faisant perdre l'état liquide, 237.

— étiolées. Contiennent peu d'azote selon Girtanner, XXXIV, 34.

**PLATINE.** Expériences de Proust sur la mine de ce métal, XXXVIII, 146. Manière de le séparer des sables avec lesquels il est mêlé, 147. Contient de l'or, 148. La mine de platine n'est autre chose que la minéralisation de ce métal par le soufre, 152. Est susceptible de s'oxider, 153. Son oxidation plus facile par son état de combinaison avec d'autres métaux, 155. Sa dissolution en grand, 165. Expériences de M. Chenevix sur le platine, XLVII, 192. Est précipité par le gaz hydrogène sulfuré, 196. Manière de le séparer des corps étrangers avec lesquels il est mêlé, XLVIII, 154, 156, 177; XLIX, 189. Nature de ces corps étrangers, XLVIII, 177; XLIX, 190. Sa dissolution dans l'acide nitro-muriatique laisse séparer une poudre noire, XLVIII, 158, 178; XLIX, 197. Action des réactifs sur cette poudre noire, XLVIII, 178, 179; XLIX, 198 et suiv. Les expériences semblent prouver que cette matière noire est un métal nouveau, XLVIII, 182; XLIX, 202. Voy. Métal nouveau découvert dans le platine. Expériences sur le platine brut, sur l'existence de plusieurs métaux, et d'un métal nouveau, dans cette mine, XLIX, 188, L, 5. Action des acides muriatique, nitrique et sulfurique sur le platine, XLIX, 190 et suiv. L'action de ces acides sépare plusieurs métaux qui sont unis

avec lui , 192 , 194 , 216. Notice sur deux métaux nouveaux découverts dans le platine brut , par M. Tennant , LII , 47. Notice sur son existence dans les mines d'argent de Guadalcanal en Estramadure , LX , 317. Proportions dans lesquelles il se trouve dans ces mines , 318. Procédés pour l'en extraire , 319. S'y trouve dans l'état métallique , 321. — fulminant ; sa préparation , XLIX , 179.

— noir. Cause de la différence d'avec le blanc XLIX , 177.

PLATRAS. Est plus utile que le plâtre comme engrais , LIII , 48. Voy. Plâtre.

PLÂTRE. Est très-commun dans les végétaux , XLII , 68. Considéré comme engrais des terres et des prairies artificielles , LIII , 44. Ses qualités , 46. Avantage qu'on retireroit de l'emploi d'une meule tournante pour sa division , 47. Son emploi , 49. A été accueilli comme engrais dans plusieurs contrées de l'Europe , 50. Proportions que l'on doit employer , 51. Effets du plâtre sur les terres , 55. Est ajouté à la vendange depuis un tems immémorial en Espagne , LVII , 163.

— cuit ; absorbe l'humidité de la vendange , XXXVI , 19.

PLIQURE. Notions sur la nature de l'humeur de cette maladie , LVIII , 53. Voy. Cheveux.

PLOMB. Guérit les plaies par son oxidation , XXXIII , 239. N'est pas dangereux à l'état métallique , mais seulement à l'état d'oxide , LI , 129 , LVII , 74. Celui qui se détache de l'étamage ne peut jamais produire d'effets funestes , LI , 137 , 140. N'est plus dissous par le vinaigre lorsqu'il est allié avec l'étain , 146. La grenaille de ce métal est employée pour la clarification des huiles , LII , 217. Son alliage

avec l'étain traité par le vinaigre , n'a point laissé déposer de plomb, LVII, 74. Les acides muriatique et sulfurique attequent cet alliage , mais ne dissolvent qu'une petite quantité de plomb, 77. Les craintes sur l'étamage fait avec cet alliage ont été exagérées, 78. Cas où cet alliage est attaqué et devient dangereux, 81.

— arseniqué des mines de Limarcs ; sert à la fabrication du plomb de chasse, XXXV, 51.

— suroxygéné. Paroit exister dans la nature ; XLII, 88.

**PLOMBAGINE.** Décompose plus de nitre que le charbon, XXXI, 101 ; est une substance intermédiaire entre le diamant et le charbon, 108. Sa combustion, XLII, 133.

**PLUIE.** Causes qui la produisent, selon Hutton, XLIX, 229, LIV, 244 ; selon Deluc et Leroy, LII, 270. Théorie des chimistes modernes sur sa formation, LIV, 236, Objections de M. Deluc contre cette théorie, 237, 238 et suiv. Est formée par l'air lui-même, selon ce physicien, 248, 286. Causes auxquelles les chimistes modernes attribuent la formation de celle qui arrive d'une manière soudaine, 261, 262.

**PLUMES** des oiseaux domestiques, ( Expériences et observations sur les ), LI, 5. Celles d'autruches sont très-estimées comme objet de luxe, 7. On emploie aussi dans le même but celles de plusieurs autres oiseaux, 9. Les plumes à écrire sont fournies par plusieurs oiseaux, 12 ; manières de les hollander, 13. Présentent beaucoup de différences selon qu'on les retire des oiseaux morts ou vivans, 17. Leur dessication, 23.

Paroit avoir été connu anciennement, *ibid.* Lambert regarde l'augmentation du son dans le portevoy, comme le résultat de la réflexion des rayons sonores, 301. Cette augmentation du son n'est produite que par la vibration de l'air, 307, 309. Expériences que Robertson et Sacharoff ont faites avec cet instrument dans leur voyage aérostatique, LII, 138.

POTASSE. Son emploi dans la verrerie, XXXV, 328.

Calcinée avec du charbon pur, ne donne aucune trace de chaux ni de magnésie, XL, 185. Procédé pour connoître la quantité réelle de cet alcali contenu dans celle du commerce, XL, 273, 274. Proportion des sels étrangers qui s'y trouvent, 281. Observations sur le mode d'épreuve de cet alcali, XLI, 113. Avantages du nitrate de strontiane sur le nitrate de chaux employé pour ce mode d'essai, 119.

— d'Amérique. Procédé pour l'obtenir, LX, 18.

— caustique. Décompose le chromate de fer, XXXI, 221; celui de plomb, XXXII, 73. Son action sur l'urée, 127 et suiv. Prévient la formation du gaz oléfiant dans la distillation de l'éther muriatique, XXXIV, 150. Procédé suivi par M. Lampsadius pour la préparation de cet alcali, XXXIX, 301. Description de celui qu'a employé M. Kennedy, XLI, 239. Son degré de concentration le plus convenable; moyen de le reconnoître, 240.

POTASSES. Moyens simples de déterminer les quantités d'alcali et les sels étrangers que leurs espèces contiennent, XL, 273. Deviennent plus légères en se saturant d'acide nitrique, 277. Tableau des densités que donnent à l'eau les divers

- espèces de potasses, 278. Leurs prix comparés à la quantité d'alcali dans chaque espèce, 283. Tableau de toutes les matières qu'elles contiennent, 284. Moyen de reconnaître le fer qui s'y trouve quelquefois, 287. Leur graduation, LX, 39.
- POTERIE** de la Chine. Supporte assez bien les alternatives de chaud et de froid, XLIV, 256.
- d'étain. Ne doit point être prohibée, LVII, 85.
- étrusque. Composition de son biscuit, XLIV, 254, 255. Mérite des ouvrages faits avec cette poterie, 255.
- de terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot. Rapport fait au conseil d'administration de la Société d'encouragement, sur cette poterie, LIV, 318. Expériences pour constater la solidité de son couvert, 319 et suiv.
- POTERIE.** Leurs qualités plus ou moins essentielles, XLIV, 250. Influence de la nature de leur couverte sur leurs salubrités, 251. Impossibilité de les rendre en même tems compactes et perméables au calorique, 252, 253. Principes sur lesquels on doit les fabriquer selon leurs usages, 254. Nature des argiles qui entrent dans la composition de celles qui sont ordinaires ou brunes, LV, 99. Leurs couvertes, 99, 100. Moyens de les avoir de bonne qualité, 101. Leurs défauts, *ibid.* Voy. Faïences.
- de grès. Leurs qualités; peuvent être considérées comme salubres, XLIV, 257.
- anglaises, de Wedgwood. Finesse de leur pâte; leurs défauts, XLIV, 265.
- POTIRON.** Entre dans la composition du raisiné, LIII, 128. Voy. Raisiné.

**POUDRE d'Algaroth.** Sa préparation, XXXII, 267.

Est quelquefois employée pour la confection du tartrate autimonié de potasse, XLI, 63.

— de gomme adragant. Précautions à prendre pour sa préparation, LVII, 219.

— de Gyms. Son analyse, LV, 74, 77. Sa reconstitution, 77.

— d'ipécacuanha. Son mode de préparation, LVII, 218. Les deux parties de cette racine doivent être mêlées, 219.

— d'oignon de scille. Manière de la préparer, LVII, 221.

— de racine de guimauve. Manière de la préparer, LVII, 217.

— de Tennant et de Knox (Note sur la). Est employée pour le blanchiment, LIII, 342, 343. Son analyse, 343. Sa préparation, *ibid.*, 344.

— à tirer. Cause de l'explosion qui résulte de son inflammation, XXXIII, 118. Mêlée avec du nitrure sur-oxygéné de potasse, s'enflamme par le contact de l'acide sulfurique, XLIV, 320.

**POUDRES.** Liste de celles de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 256.

**POUDRETTE.** Les établissements où on la fabrique doivent être éloignés des habitations, LIV, 92.

**POURPRE.** Manière de préparer cette couleur, lorsqu'on veut l'appliquer sur les émaux, XXXIV, 221. Fondans qui lui conviennent le mieux, 213.

— minéral. Procédé de M. Lentin pour sa préparation, XXXII, 171.

— violet. Manière d'obtenir cette couleur, et les



différentes nuances qui en dérivent, LX, 288  
— et suiv.

**Poussière de charbon.** Voy. Charbon.

**Pouvoir réfringent.** Est d'un grand avantage pour  
reconnoître la pureté des huiles essentielles,  
XLVI, 41, 42.

**Pouzzolane.** Augmente la solidité des compositions  
de mortier, XXXVII, 261. Peut être remplacée  
avantageusement par plusieurs produits volcaniques,  
262, 263 et suiv.

**Préparations antimoniales de la nouvelle pharma-**  
**copée de Berlin,** XXXIII, 259.

— **martiales de la même pharmacopée,** XXXIII,  
249.

— **mercurielles,** XXXIII, 249.

— **de potasse,** XXXIII, 250.

— **salines.** Introduction et progrès de ce genre de  
fabriques en France, XXXV, 127.

**Pressoir.** Avantage de cet instrument sur le pié-  
tinement pour écraser le raisin dans la vendange,  
XXXV, 297, 298.

**Principe colorant du vin.** Existe dans la pellicule  
du raisin, XXXVII, 34. Se précipite en partie  
dans les tonneaux avec le tartre et la lie, 35.

Examen de sa nature, 37.

— **doux du moût et du yezon;** diffère du sucre,  
XXXVI, 16. Est formé de sucre et d'extractif,  
14.

— **mucoso-sucré de la canne.** Donne un sirop non  
cristallisable, XXXV, 137.

**Principes de physiologie, ou Introduction à la science  
expérimentale de l'homme vivant,** etc. Analyse de  
cet ouvrage, XXXVIII, 215 et suiv.

**PRISME.** Le triangulaire est utile pour la comparaison simple de deux corps. Le quadrangulaire est préférable pour la mesure effective des pouvoirs réfringens, XLVI, 39.

**PRIX** proposés par l'Institut national pour déterminer les phénomènes de l'engourdissement de certains animaux pendant l'hiver, XXXV, 222. L'influence de l'air, de la lumière, de la terre et de l'eau dans la végétation, 223. Les caractères distinctifs du ferment, 224.

— proposés par le collège de pharmacie, pour déterminer ce qui arrive aux sels mêlés dans les boissons ou tisannes, XLI, 213. Par la Société d'encouragement pour la fabrication d'un filet par le moyen d'une mécanique; du blanc de plomb, du bleu de Prusse, d'un émail pour doubler les vases de métal propres à la cuisson, et sur le repiquage des blés, 217.

— proposés par l'Institut national sur les caractères distinctifs du ferment, XLII, 222. Par la société batave des sciences d'Harlem, sur l'influence des engrais dans la végétation, le cours de la sève, les causes de l'ascension de la fumée dans les cheminées; les plantes indigènes qui peuvent donner de bonnes couleurs, 327; sur l'action que ces dernières éprouvent de l'air et de la lumière; sur la nutrition des plantes; la purification de l'eau par le charbon, 328; sur l'influence de la nouvelle chimie dans les progrès de la médecine, 329; sur l'amélioration des foyers et des fourneaux, 330; la nature de la fermentation, 331.

— proposé par la Classe de physique de Berlin, pour l'année 1805, LI, 167.

— proposé au concours, par la Classe des sciences mathématiques et physiques de l'Institut national, pour l'an 15, LIV, 333. Conditions du concours, 334.

PROCÉDÉS hollandais, relatifs aux sciences et aux arts (Observations sur quelques), LI, 97.

PROGRAMME de la société batave des sciences, à Harlem, pour l'année 1805, LV, 316. Questions proposées dans les années précédentes, 321. Celles qui sont proposées pour un tems illimité, 324. Prix destinés à ceux qui auront le mieux répondu à chacune des questions, 326.

— de la même société pour l'année 1806, LX, 88.

— des prix de la société de pharmacie de Paris, pour l'année 1807, LVIII, 326 et suiv.

PROTÈRON. Vin retiré par les anciens du premier suc des raisins, XXXVI, 4, 34.

*PROLUSIONES ad chemiam seculi decimi-noni.*

Extrait de cet ouvrage, XLVII, 312.

PROPOLIS. Propriétés physiques de cette substance; opinion des anciens sur sa nature, XLII, 205.

Pour quel usage les mouches l'emploient, 206.

Son analyse, *ibid.* et suiv. Est composée de résine, d'une petite quantité de cire, et de débris des végétaux, 208. On l'employoit autrefois en médecine, 209.

PROTOXIDE de plomb. Voy. OXIDE jaune.

PRUSSIATE de baryte. Décompose le sulfate et le carbonate de potasse, XLIII, 187. Ses propriétés, 189.

— de cérium, L, 268.

— de chaux. Est décomposé par les carbonates alcalins, XLIII, 186, 192.

- de cuivre. Son emploi comme couleur dans la peinture , XLVI , 168.
- de fer. Les différentes espèces de ce sel sont susceptibles de s'unir avec le prussiate de potasse , LVI , 78. Il existe six variétés de ce sel , 80 , 81. Perfectionnement à ajouter aux procédés employés pour sa fabrication , 83 et suiv. Celui du commerce est rarement pur , LX , 185. Action des alcalis sur ce sel , 186. Contient une grande quantité de prussiate de potasse , 188. Ainsi ce qu'on nomme bleu de Prusse est un sel triple , 189. N'est point attaqué par les hydrosulfures alcalins , 192. Traité par l'acide muriatique , donne du gaz prussique , 197. Quantité d'oxide rouge de fer qu'il contient , 198. Il n'existe pas de prussiate simple de fer , mais toujours à l'état de sel triple , 210. Sa distillation , *ibid.* Lessive du charbon animal qui est employée à la fabrication du bleu de prusse , 235. Examen de ces lessives , 239. Saveur qui fait reconnoître la qualité de la lessive prussique , 244.
- blanc de fer , ou au *minimum*. Procédés pour l'obtenir , LX , 193 , 196. Ne passe pas au bleu par l'action des acides , 196.
- de mercure. Manière dont on l'obtient , LX , 227. Ses caractères physiques et chimiques , 228 , 229.
- de potasse. Est un excellent réactif pour reconnoître la présence du plomb et les préparations de ce métal dans le vin , XXXVIII , 317 , 518. Manière de le priver du fer qu'il contient , XLIX , 57. Celui qu'est préparé avec l'eau distillée d'amandes amères , diffère des prussiates alcalins or-

- dinaires, LI, 179. Procédé de M. Richter pour obtenir ce sel à l'état de pureté, 181, 182. A une grande affinité pour le prussiate de fer, LVI, 79, 80. Ses caractères physiques, LX, 189.
- simple de potasse. Procédé pour l'obtenir, LX, 216. Ses propriétés, 217. Son utilité dans l'analyse est très-bornée, 218. Sa décomposition, 219. Quelques précipitations métalliques par ce sel, 225 et suiv.
  - de potasse triple. Sa distillation, LX, 212. Examen de la dissolution du résidu, 214.
- PRUSSIATES.** Faits pour servir à l'histoire de ces sels, LX, 185, 225.
- PRUSSIRE.** Nom proposé par M. Curaudau, pour désigner le radical prussique, XLVI, 149. *Voyez* Radical prussique et Acide prussique.
- PRUSSIURES.** Nom donné aux combinaisons du radical prussique sans oxygène, XLVI, 150, 159.
- PTERIS.** Description de deux nouvelles plantes qui se rapportent à ce genre, LIII, 335.
- PULPE** de casse. Se garde peu de tems, LVIII, 10. Devroit être préparée sur les lieux où croît la silique, 11.
- PULPES.** Sont sujettes à s'aigir, XXXIII, 256.
- PYRITE** des Incas. Contient du carbone, XXXV, 50, 51.
- martiale. *Voy.* Oxyde de fer sulfuré naturel.
- PYROMÈTRE** de platine, inventé par Guyton; XLVI, 276. Sa description, 276, 277.
- de Wedgwood. Note de M. Guyton sur les moyens de le rendre utile, XXXI, 171. Analyse de la

pâte employée par Wedgwood pour la fabrication de cet instrument, 172. Sa description, son usage, XXXVI, 100. Proportion des matières qui entrent dans sa composition, déterminée par l'analyse que Vauquelin a faite de cet instrument, 101. Comparaison de cet instrument avec les pyromètres construits par M. Gazeran, 103.

**PYRONOMIE.** Vœux pour l'enseignement et le perfectionnement de cette science, LIV, 112.

**PYROPHORE.** Procédé pour l'obtenir, XLVIII, 266.

Cause de son inflammation au contact de l'air humide, *ibid.* Ne conserve pas longtemps la propriété de s'enflammer, 267. Il se forme une matière pyrophorique dans la préparation de la soude du commerce, 267.

**PYROPHYSLITHÈ.** Description minéralogique de cette pierre, LVIII, 113. Ses caractères, 113, 114. Son analyse chimique, 115 et suiv. Paroit contenir une petite quantité d'acide fluorique, 120, 121. Place qu'elle doit occuper dans un cadre minéralogique, 121.

## Q.

**QUARTZ.** Sa définition, LVII, 305.

**QUINQUINA.** (Travail de M. Westring sur les diverses espèces de), XXXII, 176. Sa vertu antipériodique et fébrifuge est, d'après ce médecin, dans sa force tannante, 178. Le jaune l'emporte sur tous les autres par cette propriété, 179. Est le seul remède efficace pour le traitement des fièvres intermittentes pernicieuses, XLI, 286. Manière de l'administrer dans ces maladies, 287. Expériences de

- Vauquelin sur les différentes espèces de quinquina, LIX, 113. Propriétés physiques des espèces connues dans le commerce, 113. Les moyens proposés pour distinguer les bonnes espèces d'avec les mauvaises ne sont pas certains, 116, 117. Traitement des différentes espèces de quinquina par l'eau; manière dont leur macération, et leur décoction agissent sur les réactifs, 118 et suiv. Examen des quinquinas rapportés par MM. Humboldt et Bonpland, 137. Tableau des effets produits par ces dernières espèces, avec les réactifs, 141. Phénomènes que présentent à un examen plus approfondi, la macération et la décoction de quelques espèces de quinquina qui ne précipitent pas l'infusion de tan, ni l'émétique, 145. Action des acides sur les résidus du quinquina épuisé par l'eau, 153, 156.
- blanc. Son utilité dans les fièvres intermittentes et inflammatoires, XLI, 295. Pourroit remplacer avantageusement le houblon dans la bière, 330.
  - jaune. Ses caractères, XLI, 292. Est astringent et anti-septique, 291. Procédé pour extraire le sel à base de chaux qu'il contient, XLVIII, 65 et suiv.
  - orangé. Ses propriétés physiques, XLI, 288. Jouit le plus éminemment de la propriété fébrifuge, 289.
  - rouge. Sa description, XLI, 290. Est très-astringent, et un des plus puissans anti-septiques, 291. Inconvéniens de son usage trop longtems continué, 291, 292.

## R.

**RADICAL prussique.** ( Sur la nature et les propriétés nouvelles du ), XLVI, 148. Sa fixité ne peut être

attribuée à l'oxygène, 151, 152. N'acquiert la propriété acide qu'aux dépens de l'oxygène que lui fournit un oxide métallique, 156, 160.

**RAISIN.** Influence du climat, des saisons, du sol, de l'exposition, de la culture et des engrais sur sa qualité, XXXV, 251, 255, 257, 261, 262, 266, 271. Signes auxquels on peut reconnoître le moment le plus favorable à la vendange, 277, 279. Cas où l'on doit la faire à plusieurs reprises, 284, 285. Méthode d'égripper les raisins, 291 et suiv. Avantages du pressoir sur le piétinement, 297. Moyen de corriger sa mauvaise qualité, XXXVI, 36 et suiv. Phénomènes qui ont lieu dans sa maturation, LVI, 280. Acides qui y sont contenus, 280 et suiv. Sa pesanteur spécifique est en raison du sucre qu'il contient, 288. Induction qu'on tire de ce fait, 289, 290. Manière dont il se pourrit sur le cep, LIII, 136, 137.

- d'Alicante. Noms qu'il porte en France. Ne mûrit point dans le centre de ce pays, LVII, 5, 6. Son principe colorant, 6.
- de Bourgogne et de Languedoc. Ne doivent pas être traités de la même manière, XXXVI, 44.
- de Champagne. Est cueilli à des tems différens selon qu'on le destine à faire du vin blanc ou du vin rouge, XXXVI, 45.
- non fermenté. Examen chimique et pharmaceutique de ses produits, LIII, 119. Celui qu'on suspend au plancher se conserve en perdant une partie de son humidité, 138. Voy. Raisiné.
- mélier et pineau. Expériences de Macquer sur la fermentation de ces raisins, XXXVI, 37.

— teinturier.



- teinturier. Se rapproche de celui d'Alicante à mesure que l'on s'avance au midi, LVII, 6. Contient une certaine quantité de tannin, 9, 10.
- RAISINÉ.** Sa préparation, LIII, 120. Sa consistance varie, 121. Choix des fruits qu'on doit employer pour le faire, 124. Il entre souvent d'autres fruits dans sa composition, 126, 127. Procédé pour sa préparation, 129. Observations sur les phénomènes qui s'opèrent dans cette marmelade, 132. Expériences comparatives sur la quantité que les différentes espèces de raisins d'Espagne peuvent en fournir, LVII, 164. Prend une saveur âcre et rôtie par la cuite, 166. Ne peut être employé pour sucrer les mets, 167. Méthode suivie en Espagne pour sa préparation, 230. Pourroit former du vin en le faisant fermenter avec une certaine quantité d'eau, 243.
- RAPIDOLITHES.** Pierre en bague d'Arendal; son analyse, XXXII, 165.
- RAFFORT** sur le mémoire de M. Félix sur la teinture de coton en rouge du Levant, XXXI, 214.
- de M. Deyeux, sur des notes relatives au nickel. XXXI, 274.
- des nouveaux poids de France, avec ceux des chimistes allemands, XXXII, 225.
- sur le mémoire de M. Thenard concernant les différents oxides d'antimoine, etc., XXXII, 257.
- sur le poêle à gril aérien de Schmidt, XXXII, 270.
- sur la qualité des bouteilles fabriquées par M. Sajet, XXXII, 307.
- sur les eaux minérales artificielles de M. Paul. XXXIII, 125.
- sur l'ouvrage de M. Clavelin, concernant la statique de l'air et du feu, XXXIII, 172.

- d'un mémoire de M. Proust, sur différens points intéressans de chimie, XXXV, 32.
- fait à l'Institut sur le mémoire de M. Thenard, concernant la combinaison de l'acide tartareux avec les bases salifiables, XXXVIII, 30.
- Fait à l'Institut sur un lingot d'alliage, XXXIX, 251.
- fait à la première classe de l'Institut sur les expériences de Volta, XLI, 3.
- Sur un instrument destiné à indiquer le titre des pièces d'or, XLII, 23.
- sur un mémoire concernant l'inflammation des corps combustibles mélangés avec le muriate oxygéné de potasse par le contact avec l'acide sulfurique, XLIV, 321.
- sur une fouille de bois bitumineux, XLV, 327.
- sur un mémoire de M. Dubuc, contenant plusieurs expériences sur le jalap, l'aloës, etc. XLVI, 18.
- fait à l'Institut d'un mémoire de M. Daubuisson sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170.
- à la même société d'un mémoire de M. Curandau sur la fabrication de l'alun, XLVI, 218.
- sur les moyens de désinfecter l'air, XLVIII, 315.
- fait à l'Institut sur l'ouvrage allemand de M. Schnarbert, XLIX, 5.
- sur une production artificielle de camphre, annoncée par M. Kind, LI, 270.
- sur un mémoire de Humboldt et Gay-Lussac sur les différens moyens eudiométriques, LIII, 239.
- demandé à l'Institut sur la question de savoir si les

- manufactures qui exhalent une odeur désagréable peuvent être nuisibles à la santé, LIV, 86.
- sur la proposition de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies, par l'eau saturée de sel marin, LIV, 138.
- d'un mémoire de M. Dubuc sur l'acide acétique, LIV, 145.
- fait à la société d'encouragement sur la terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot, LIV, 318.
- fait à l'Institut sur les cheminées calorifères de M. Olivier, LV, 5 et suiv.
- sur un nouveau procédé de M. Resat pour la préparation du muriate de baryte, LV, 51.
- sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathiques, LVII, 51.
- sur les résultats avantageux qu'a obtenus M. Desgenettes, par l'usage des fumigations acides, LVII, 187.
- d'un mémoire sur l'alun de MM. Desormes et Clément, LVII, 327.
- sur une tête sculptée de silex pyromaque avec une couverture de calcédoine, LVIII, 75.
- sur les eaux-de-vie considérées comme boisson à l'usage des troupes, LIX, 5.
- fait à l'Institut sur le mémoire de MM. Roard et Thenard sur l'alun de Rome, etc., LIX, 90.
- sur des échantillons résultant d'expériences faites par le chevalier Halle, adressé par lui à l'Institut; sur les effets de la compression pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.
- de la médecine avec la politique : extrait de cet ouvrage, LVIII, 101.

212      T A B L E   G É N É R A L E

**RAYES.** Ont des organes analogues à ceux de la torpille, LVI, 23. Voy. Torpille.

**RAYONS de la lumière.** Elèvent la température des corps dans un ordre renversé par rapport à leur réfrangibilité, XLIV, 29, 30. Point solaire où se trouve le *maximum* de la lumière, 31. Effets des rayons échauffans séparés des rayons lumineux, *ibid.*

**REALGAR.** Opinion de Bucquet et Bergman sur sa nature, LIX, 284. Son nouveau nom n'est point exact, 285. Ses propriétés, 288. Proportion de soufre et d'arsenic qui le forment, 290. Ne contient point d'oxigène, 291.

**RECUEIL des noms par ordre alphabétique appropriés à la minéralogie, etc.** Extrait de cet ouvrage, XLVII, 93, 94.

**RELATION d'un voyage fait dans le département de l'Orne pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, XLVII, 320.**

**RÉFRIGÉRANT du chapiteau des anciens alambics,** nuit à l'ascension des vapeurs, XXXVII, 22.

**REMÈDE fébrifuge du chevalier Talbot.** Sa composition, L, 55.

**REPONSE du D. Carradori aux objections de M. Prevost, XLVIII, 297.**

— de M. Deluc aux extraits de son ouvrage intitulé: Introduction à la physique terrestre, XLIX, 306; LII, 156, 268; LIII, 5; LIV, 156, 229.

**RÉPOSITION.** En quoi consiste cette opération pharmaceutique, XXXIV, 48.

**RÉSIDU charbonneux de l'urée.** S'enflamme et détonne par la chaleur, XXXII, 110; 114.

**RÉSINE d'agaric.** Ses caractères physiques, LI, 85.

Action des réactifs sur cette substance, 86, 87.

Diffère de celle de jalap, 88, 89.

— colorante de l'urine. Est analogue à celle du *castoreum*, XXXVI, 275. Ses propriétés, *ibid.* Paroît être la même que celle de la bile, 276. Soupçon de Proust sur son analogie avec l'urée, 277.

— élastique fossile. Ses propriétés physiques, XLV, 30, 31 et suiv. Proportion de ses principes constituans, 35.

— de jalap dissoute dans l'alcool, purge mieux et à moindre dose que donnée sous une autre forme, XL, 267; L, 52.

— de quinquina. Nuit à la vertu tannante de cette écorce, XXXII, 180. Ses propriétés, LIX, 148. Phénomènes que présente sa dissolution aqueuse traitée par les réactifs, 149. Examen de sa dissolution alcoolique, 152. Action des acides sur cette matière résiniforme, 153, 156. Examen comparatif de cette résine avec les autres substances végétales connues, 158. N'a point toutes les propriétés des résines, 159. Voy. Quinquina.

**RÉSINES** du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 237.

**RESPIRATION.** Recherches sur la respiration de l'oxide nitreux et d'autres gaz, XLV, 97, 169. Proportions d'azote et d'oxygène absorbées dans une quantité donnée d'air atmosphérique respiré, 98, 99. Phénomènes qui sont produits par celle de gaz oxygène pur, 100. Mode de décomposition que subit l'air atmosphérique dans le poumon, 101, 102.

XLVIII, 303. Formes sous lesquelles les fabricans le débitent, 305, 306.

**BOUSSAGE** du lin et du chanvre. Entraîne de grands dangers lorsqu'on le pratique dans des eaux tranquilles et dans des mares, LIV, 89, 90.

## S.

**SABLE.** Le choix que l'on en fait influe beaucoup sur la réussite des émaux, XXXIV, 204, 205.

*Voy.* Émaux. Préparations qu'il doit subir pour devenir propre à la fabrication du verre, XXXV, 325, 326. Cas où il est utile pour la clarification des vins, LII, 180. *Voy.* Clarification.

— de Muska, près de la rivière d'Aranyos. Son analyse, XLV, 22.

**SALICOR**, ou soude du Languedoc. Culture de la plante qui la fournit, XLIX, 271. Hauteur à laquelle elle parvient, 274. Procédés employés pour en extraire la soude, 275, 276 et suiv. Est récoltée en très-grande abondance dans le Languedoc, 278. Observations sur la terre qui la produit, 281 et suiv. *Voy.* Soude.

**SALLES** de dissection. Procédé recommandé par Fourcroy pour les désinfecter, XLVI, 318.

**SALPETRE.** *Voy.* Nitrate de potasse.

**SALSOLA** *soda*. Plante maritime de laquelle on extrait la soude, XLIX, 270, 271. *Voy.* Soude et Salicor.

**SANG.** Son assimilation par le travail des organes, XXXIII, 287. Doit sa couleur à l'oxide de fer, XXXIV, 185. Artériel, contient plus de carbone

- que le sang veineux, suivant Abilgaard, XXXVI, 91. Sa coagulation atténue sa propriété conductrice de l'électricité galvanique, XLV, 197.
- des phthisuriques. Ses caractères, XLIV, 66. Est très-séreux, ne contient point le corps muqueux sucré, 69.
- SANG DRAGON. Traité par l'acide nitrique, donne une certaine quantité d'acide benzoïque et une substance tannante, LVIII, 231, 232.
- SAPA. Espèce de rob, LVIII, 8.
- SASSARY. Racine employée par les Levantins pour aviver le rouge d'Andrinople, XXXI, 199.
- SASSOLIN. Résultat de son analyse, XLIV, 229, 230.
- SATELLITES de Jupiter. Leurs perturbations, XLIV, 303.
- SATURNE. Forme de cette planète, son anneau, ses satellites, XLIV, 290. Son mouvement apparent et réel, 298.
- SAULE blanc. Examen chimique de son écorce comparée au quinquina, LIV, 287. L'analyse prouve l'analogie de ses principes avec ceux de l'écorce du Pérou, 290, 291, LIX, 144.
- SAVON de Flandre. Son utilité pour désuinter les laines, LIII, 189.
- médicinal de la pharmacopée batave, LVII, 202.
- SAVONS médicaux de la nouvelle pharmacopée de Berlin, XXXIII, 257.
- SHELLIN calcaire des mines de Bitzberg, en Suède. Proportion de ses principes, XLIV, 122, 123.
- blanc de Schlackewald. Son analyse, par M.

- d'Elluyar, 123 ; par M. Klaproth, XLIV, 122, 123.
- de Pengilly. Résultat de son analyse, XLIV, 123.
- SCHEIBENBERG. Forme de cette cime basaltique, XLVI, 183. Couches des minéraux qui la forment et sur lesquels repose le plateau basaltique, *ibid.*
- SCHISTES pyriteux, contenant beaucoup de magnésium et de chaux. Pourquoi ils fournissent exclusivement du sel d'epsom dans leur décomposition, XLII, 61.
- SCILLE. Doit être conservée en poudre, d'après le conseil de M. Dubuc, XLVI, 24.
- SCIRPUS *iridifolius*. Description de cette plante, LIII, 330.
- SCURF de bois de sapin. Fournit une substance analogue au tannin, quand on la traite par l'acide nitrique, LVII, 123.
- SCORIES de fer. Considérations sur leur couleur bleue, XXXIV, 273.
- SCORBUT. Son odeur spécifique est neutralisée par les fumigations acides, LVII, 188. Traitement qu'il convient de lui opposer, 233.
- SÉCHERESSE extrême. Son point fixe obtenu par Sausure, LII, 285.
- SEIGLE ergoté ( Expériences sur le ), XLVIII, 98. Sa corruption peut être retardée par quelques acides, 100, 101.
- SÉNÉ. Noms divers qu'on lui donne, LVI, 161. On en reconnoît deux espèces, 162. Description de la première espèce, *cassia lanceolata*, de Fort-



kall, 62. Croit abondamment dans la vallée Bicharié, 163. Deuxième espèce, *cassia senna*; sa description, *ibid.* Lieux où il vient, 164. Récolte et commerce du séné, 165, 166. Opérations qu'on lui fait subir avant de le mettre dans le commerce, 168. Usage qu'en font les Egyptiens, 169.

**SEPTON.** Nom substitué à celui d'azote, XLIV, 309. Vices de cette nouvelle dénomination, 311.

**SERUM** du lait. Celui qu'on obtient spontanément diffère de celui qu'on obtient par quelques agens chimiques, L, 284. Voy. Lait et Petit-Lait.

**SEL.** Formé par la décomposition de l'amalgame de platine, XXXIV, 277.

— capillaire d'idria. Résultat de son analyse, XLIV, 231.

— microscopique. Porte les terres à la fusion vitreuse, XXXV, 325.

— de quinquina. Ses propriétés physiques et chimiques, LIX, 162 et suiv. Est formé de chaux et d'un acide végétal nouveau, 164. Doutes sur la propriété fébrifuge par excellence qu'on lui a attribuée, 168. Voy. Quinquina et Acide kinique.

— de tartre. Voy. Carbonate de potasse.

— de Saturne. Voy. Acétite de plomb.

— de soude. Voy. Carbonate de soude.

— volatil. Voy. Carbonate d'ammoniaque.

**SELS.** Les plus employés dans les fabriques; emplacements convenables à leur préparation, XXXV, 130. Leur classification, XXXVII, 95. Se séparent suivant l'ordre de leur solubilité pendant l'évaporation, 174.

— à base d'ammoniaque. Ont la propriété de se

- volatiliser à l'aide de l'eau qui les tient en dissolution, LV, 94. Inductions tirées de ce fait, 95, 96.
- essentiels des végétaux, XLIII, 28.
  - insolubles. Leur précipitation est due à la force de cohésion, XXXVII, 163.
  - de mercure. Analyse de quelques-uns d'eux, LIV, 122.
  - de platine (Notice sur la cause des couleurs qu'affectent certains), XLVIII, 153. Leur coloration est due à la présence d'un métal nouveau, 162, 165, 168, 174; XLIX, 208.
  - de soude du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 252.
  - triples ammoniac-métalliques. Oxides susceptibles de les former, XLII, 217 et suiv.
  - de l'urine. Moyens de les obtenir, XXXII, 136.
- SEVE d'asperge. Noircit l'argent et colore le fer en vert, XLI, 298. Manière dont elle se comporte avec les réactifs, 299. L'ascendante est plus abondante que la descendante, 300.
- de bouleau. Ses propriétés physiques et chimiques, XXXI, 36 et suiv.
  - de charme. Ses caractères physiques et chimiques, XXXI, 31 et suiv. Contient du cuivre à l'état d'oxide, 34.
  - de chou. Fraichement recueillie, se conserve sans altération dans un flacon bouché, XLI, 301.
  - de hêtre. Ses propriétés physiques diffèrent selon le tems où on la retire de l'arbre, XXXI, 26, 27. Matériaux qu'elle contient, 28, 29.

— de marroanjer. Ne diffère point des autres espèces de sèves, XXXI, 39, 40.

— d'orme. Ses propriétés physiques; son analyse par les réactifs et par le feu, XXXI, 20, 21. Substances qui y sont contenues, 23. Devient alcaline par la décomposition, 25.

— de rave. Est analogue à celle du chou, XLI, 301.

**SILICE.** Est infusible seule; cause de sa fusion avec la chaux, XXXI, 246. Son attraction avec cette terre par la voie humide, 250; avec la baryte, 251; la strontiane, *ibid*; la zircone, par la fusion, 258; 259. Existe dans l'épiderme de quelques végétaux, 279, XXXII, 169. Sa présence dans deux calculs urinaires de l'homme, 221. Forme le verre par la fusion avec les alcalis fixes, XXXV, 325. Existe dans les eaux de Plombières, XXXIX, 168; y est tenue en dissolution par la potasse, 172. Dissoute dans la potasse, a la propriété de précipiter les autres terres de leur dissolution aqueuse, XL, 58. Signe qui annonce sa présence dans une substance minérale, LV, 288, 289.

**SIXOR** de carottes. Inconvéniens des procédés usités pour sa préparation, LIII, 145. Autre procédé plus convenable, 147.

— de diacode. Les auteurs de la pharmacopée batave proposent de le préparer avec des têtes de pavots, LVIII, 17. On doit préférer celui qui est fait avec l'extrait aqueux d'opium, 18.

— de framboises. Procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVIII, 18.

— de guimauve. Edulcore les boissons comme du sucre simple, XXXIII, 262.

- d'ipécacuanha. Sa préparation par l'addition de teinture alcoolique est défectueuse, XLVI, 32. Procédé plus convenable pour le préparer, 83.
- de raisiné. Sa préparation, LIII, 140, 141. Ses propriétés chimiques et physiques, 141, 142. On doit préférer le raisin blanc pour le préparer, 143. Ses usages, 144.
- de violette. Cause de sa coloration en rouge et bleu, XXXII, 329. Procédé peu avantageux indiqué dans la pharmacopée de Berlin pour sa préparation, XXXIII, 262.
- SIROPS. Défauts des procédés indiqués par les auteurs de la pharmacopée batave pour les préparer, LVIII, 14, 15. Inconvéniens de leur clarification par le blanc d'œuf, 16.
- acides. Leur préparation n'est pas encore bien décrite, XXXIII, 263.
- composés. N'ont qu'une propriété bien saillante, XXXIII, 263.
- simples. Ne contiennent pas une assez grande quantité de matière médicamenteuse, XXXIII, 261.
- du suc de betterave. Peuvent servir à la fabrication de l'eau-de-vie, XXXII, 168.
- SOIE. Procédé de Glöberst pour le blanchiment et le décreusage de la soie, XLVII, 206. Son décreusage, LII, 269.
- de la Chine. Manière de la préparer, L, 66, 67. La méthode indiquée par M. Ekeberg n'est pas fondée, 72.
- SOLEIL. Source de la lumière; sa forme apparente;

ses taches, XLIV, 286. Son mouvement annuel de rotation, 292.

**SOMMITE** de Tromoc, XXXII, 196.

**SON.** La rapidité de sa propagation est plus grande que ne l'avoit avancé Newton, LII, 138. Son ascension paroît différer de sa progression horisontale, 139. Moyen proposé pour déterminer la promptitude de son ascension, *ibid.* Causes qui le produisent, selon les physiciens, LIII, 64. Détermination de sa vitesse dans différens milieux, 65, 66. Se propage avec une plus grande vitesse par des corps solides que par des corps gazeux, 68 et suiv. (1).

**SONDE.** Moyen d'épreuve pour évaluer la force des eaux-de-vie, XXXVII, 27.

**SOUDE.** Son extraction du sel marin par la chaux, XXXIV, 131. Sa formation dans le sérum du sang, suivant Hildebrant, 185. Est retirée, dans le royaume de Maroc, des cendres de la glaciale, XXXV, 158. Peut remplacer la potasse avec avantage dans l'art de la verrerie, 330. Sa présence dans la chryolithe du Groenland, constatée par les expériences de Klaproth et Vauquelin, XXXVII, 87, 89 et suiv. Traitée avec du charbon pur, ne donne aucune trace de ferre, XL, 185. Sa présence dans quelques minéraux, XLI, 225. Celle du commerce contient une matière pyrophorique, XLVIII, 267. Mémoire sur sa culture dans le Languedoc, XLIX, 267. Procédés usités pour sa culture

---

(1) Voyez le Mémoire de M. Poisson, lu à l'Institut et inscrit dans le nouveau Bulletin de la Société Philomathique, N<sup>o</sup>. 1<sup>er</sup>.; chez Bernard.

- à Alexandrie, Alicante, Cherbourg, etc. , 268, 269. Les qualités de soude que fournit le Languedoc, 270. Voy. Salicor. Celle qu'on obtient par la combustion des plantes marines n'est pas pure, 279. Analyse des diverses espèces de soude, par Chaptal, 279, 280. La putréfaction de ces plantes augmente la quantité de soude, 281. Observations sur sa confection et ses usages, L, 92. Ne peut point être remplacée par la potasse, 95, 96. Celle du commerce contient du fer, 99, 100.
- caustique et pure. Sa préparation, XLI, 240.
  - naturelle. Son origine, LX, 57.
- SOUDES.** Leur graduation, LX, 41.
- SOUFRAGE** des vins; en prévient la dégénération acéteuse, XXXVI, 141.
- SOUFRE.** Sa production, suivant Smith, XXXI, 12. Ses préparations pharmaceutiques, XXXIII, 260. Existe dans les cheveux, XXXIV, 70. Est impropre à la purification du zinc, XXXV, 53. Se trouve dans l'urine, le savon de la laine et les matières animales, XXXVI, 258 et suiv. A plus d'attraction avec les métaux qu'avec leurs oxides, XXXVII, 65. Forme une partie constituante de la mine de platine, 149, 152. Peut se former par la combustion d'un sulfate alcalin ou terreux avec un corps combustible, XLVIII, 265, 266. Est un acide, suivant M. Winterl, L, 181, 182.
- carburé, à l'état liquide. Ses propriétés physiques et chimiques, XLII, 135, 141 et suiv. Sa préparation, 136. Devient solide par un excès de soufre, 138. Les expériences de MM. Clément et Desormes prouvent qu'il ne contient pas d'hydrogène sulfuré,

- sulfuré, 141 et suiv. N'est pas une découverte entièrement nouvelle, 152. Paroit devoir sa grande volatilité à la présence du gaz hydrogène, suivant Berthollet, 287 (1).
- liquide obtenu par Lampadius, XLIX, 243. Manière de le préparer, 244. Ses propriétés physiques et chimiques, 246, 247. A quelques analogies avec le soufre carburé de Clément et Desormes, 249.
- doré. Contient de l'oxide orangé d'antimoine, XXXII, 260. Résultat de son analyse, 268, XXXIV, 132.
- SOUFRES** économiques, d'orgé. Manière de les préparer, XL, 42, 45; et de les varier, 48, 49.
- SOUFRES**. Absorbe proportionnellement moins de gaz azote, dans la respiration, que l'homme, XLV, 100.
- SPATH** d'Islande. Ne contient pas de carbonate de fer ni de carbonate de manganèse, quoique Proust l'ait avancé, LVIII, 206, 209. Est un carbonate de chaux, 209.
- magnésien prismatique. Découvert à Gluck Bronne; dans le pays de Gotha; propriétés physiques de ses cristaux, XLIV, 135. Son analyse 136.
- en table. Ses caractères extérieurs, XLIV, 133. Résultat de son analyse, 134.
- SPHAAGNUM palustre**. Est employé dans le nord de la Suède pour faire une espèce de pain, L, 518.

---

(1) Voyez le Mémoire de Berthollet fils sur le soufre carburé liquide, inséré dans le premier volume des Mémoires de la Société d'Arcueil; in-8°. : prix, 5 fr. A Paris, chez Bernard.

**SPINEL** (Examen chimique du), XXXI, 141. Ses rapports avec l'hyacinthe des anciens, *ibid.* Diffère du rubis par sa forme cristalline, 143. Variété de sa couleur, 144. Son analyse, 145 et suiv., XL, 112.

**STALPEN.** Est la plus remarquable des montagnes basaltiques de la Saxe, XLVI, 188.

**STATIQUE** de l'air et du feu, appliquée à la construction des cheminées, XXXIII, 172. *Voyez* Rapport sur l'ouvrage de M. Clavelin.

— chimique (essai de). Extrait de cet ouvrage, XLVI, 288.

**STEATITES.** *Voy.* Talcs.

**STEINKOFF.** Montagne basaltique de Saxe, XLVI, 185.

**STRONTIANE.** Son attraction pour l'alumine, XXXI, 254, 255. Offre des résultats presque semblables à ceux de la baryte, lorsqu'elle est traitée par les mêmes agens, XXXIX, 326. *Voy.* Baryte.

**SUBSTANCES animales en putréfaction.** Les émanations qui s'en dégagent sont d'autant moins dangereuses qu'elles sont moins humides, LIV, 93.

— animales et végétales. Enduites d'huile, leur entassement peut être suivi d'inflammations spontanées, XLVIII, 259. Cet accident a eu lieu à la manufacture de Lagebart, *ibid.*

— astringentes et amères les plus usitées en médecine. Moyens de les distinguer et de les classer, d'après des caractères chimiques, LV, 32 et suiv. Examen de celles qui décomposent l'émétique, précipitent la colle, et donnent une couleur noire



- avec le sulfate de fer, 43; de celles qui ne décomposent pas l'émétique, qui ne précipitent pas la colle, et qui donnent une couleur noire avec le sulfate de fer, 45; de celles qui ne précipitent pas la colle, ne décomposent pas l'émétique et qui donnent une couleur verte avec le sulfate de fer, *ibid*; de celles qui n'ont aucune action sur la colle ni sur l'émétique, et qui donnent une couleur brun foncé avec le sulfate de fer, 46; de celles qui ne présentent aucuns phénomènes indiqués, 47. Caractères distinctifs des astringens et des amers, 48, 49. Opinion de Vanquelin sur le principe des végétaux qui produit la couleur verte avec le sulfate de fer, 49. Cause qui produit cette couleur, suivant Bouillon-Lagrange, 50.
- conductrices de l'électricité galvanique. Ordre dans lequel on peut les placer, XXXVII, 296. Voy. Electricité galvanique.
  - minérales. Sont les meilleurs engrais, LIII, 56. Exercent sur les terres des effets durables, 56, 57.
  - rosacée, contenue dans l'urine; se dépose au déclin d'un accès de fièvre, XXXVI, 265. Saturé les alcalis, 266. Moyens de l'obtenir, 266 et suiv.
  - saline minérale de Cornouailles, encore inconnue. résultat de son analyse, XLIV, 26, 27.
  - tannante artificielle (Mémoire sur une), LVII, 113. M. Hatchett l'a obtenue de plusieurs bitumes, charbon végétal et animal, en les traitant par l'acide nitrique, 116, 118. Ses propriétés chimiques, 119. Peut encore être artificiellement

- produite sans le secours de l'acide nitrique, 128. Peut servir pour le tannage, 130. Expériences et observations nouvelles sur cette substance, LVIII, 211, 225. Ses dissolutions ne changent pas de nature, et sont imputrescibles; 212, 215. N'est pas altérée par les réactifs, 219. Répand, en brûlant, une odeur semblable à celles des matières animales, 220, 221. L'indigo, traité par l'acide nitrique, a fourni cette substance sans avoir été préalablement réduit en charbon, 228. L'action de cet acide sur les résines la développe en assez grande quantité, 229 et suiv. N'existe point dans les gommés, 233. Elle est également fournie par le camphre traité par l'acide sulfurique, LX, 5, 9. Conjectures sur sa composition, 11. Caractères qui la distinguent du tannin, 13.
- végétales. Classification de leurs matériaux immédiats, XXXVII, 98 et suiv. La torréfaction augmente leur propriété de s'enflammer spontanément, XLVIII, 261, 262.
- SUBLIMÉ corrosif. Voy. Muriate suroxygéné de mercure.
- Suc de cannes. Manière dont il se comporte avec les réactifs, LVII, 149.
- de citron. Est employé comme encre sympathique, XXXIX; 279.
  - de groseilles. Fermente très-prompement, XLVI, 301.
  - de papayer. Végétal duquel il s'écoule, XLIII, 267. Différences des deux échantillons apportés par M. de Cossigny, 267, 268. Essais chimiques sur l'échantillon sec et sans préparation, 268 et

souv. Jouit de toutes les propriétés de l'albumine, 271, 304. Examen du suc mou conservé sous forme d'extrait ; ses propriétés physiques et chimiques, 272, 273. Cet échantillon passe à l'état de gélatine animale, 274. Matières que ce suc donne, distillé à feu nud, XLIX, 251. Contient du malate de chaux neutre, suivant l'analyse de M. Cadet, 253, 254. Caractères que présente le suc de papayer en sortant de l'arbre, 295, 296. Propriétés physiques et chimiques du suc concret, 296 et suiv. Gaz qu'il donne dans sa distillation à l'appareil pneumatique, 299. Est employé comme vermifuge à l'Isle-de-France, 305. Nouvelles observations sur son analyse, L, 319.

— de papayer liquide. Laisse dégager de l'acide carbonique, XLIX, 250, 251, 299. Ses caractères physiques, 251, 300. Sa distillation, 252. Contient du malate de chaux, avec excès d'acide, suivant Cadet, 252, 253, 254. Action des réactifs sur ce suc, 300 et suiv. Son acidité est due à l'acide acétique qui se développe par sa fermentation, 301. Expériences de Vauquelin qui prouvent ce fait, 302 et suiv. Cause à laquelle M. Cadet attribue la formation de l'acide acétique, L, 321.

— de tithymale. Son expansion sur la surface de l'eau, XXXV, 89. En chasse l'huile, 90. Forme une encre sympathique, XXXIX, 281. S'étend sur l'eau et le mercure à la manière de l'éther et des huiles essentielles, XLVIII, 201, 202, 207.

Sucs épaisés, du nouveau dispensaire de Berlin, XXXIII, 259.

— des plantes. Manière de les préparer, XLIII, 32. Leur dépuraton, 35.

SUCCINATE d'ammoniaque. Sépare le fer du manganèse, XLIV, 132.

— de cérium, L, 267.

SUCCIN. Fragment trouvé en Prusse, LI, 176.

SUCRE. Essais infructueux pour l'obtenir cristallisé du suc des cannes plantées en France, XXXV, 136. Margraaf l'a découvert dans le suc de betterave, 139. Voy. Betterave. Procédé pour l'extraire du miel, XXXIX, 110. Peut former une encre sympathique, dissous dans l'eau, 283. Nouveau procédé proposé pour son terrage, XL, 73. Description des caisses substituées aux anciennes formes, 79. Manipulation, 82. Avantages que présente ce procédé, 85 et suiv. Son charbon contient de l'alumine, 194. Offre un moyen d'obtenir abondamment l'acide sulfureux très-pur, 207. Agit comme la gomme sur le sublimé corrosif, XLIV, 197. Ses différentes espèces, LVII, 135, 136. Existe dans un grand nombre de fruits, 146. Cause de la présence de la graisse qui se manifeste lorsqu'on le traite par l'acide nitrique, LVIII, 183, 184. Est changé en acide oxalique par l'action de cet acide, 184.

— de betterave. Apperçu du bénéfice que sa fabrication en grand présenteroit, XXXV, 146. Procédé de M. Lampadius pour l'extraire de cette racine, XXXVIII, 79 et suiv. Moyen d'en faciliter la cristallisation, 83. Etat des frais et du produit, 89. N'offre pas assez d'avantages pour être exploité en grand, XLII, 298, 299. Voyez Betterave.

- de cannes. Nouveau procédé pour son extraction , XXXIV , 90 et suiv. Ne peut point être cristallisé en Europe , XLII , 292.
  - de l'érable. Ne peut pas supporter , en France , la concurrence pour le prix , avec celui de la canne , XXXV , 138. La culture de l'érable est impossible en Europe , XLII , 292. Ne ressemble pas au sucre de cannes , LVII , 145. Ses usages , 146.
  - de lait. Ses propriétés , L , 285 , 286.
  - de miel. Ses caractères ; diffère du sucre de cannes , LVII , 140 , 142. Ses caractères particuliers , 141. Se rapproche du sucre de raisin , 142.
  - du raisin (Mémoire sur le) , LVII , 131 , 225. Ses propriétés , 160 , 161. Ne cristallise pas comme celui de cannes , 236. Raffiné , propriétés qu'il présente , 237. Sa douceur est inférieure à celle du sucre de cannes , *ibid.* Distillé , brûlé à l'air libre , et oxidé par l'acide nitrique , offre les mêmes phénomènes que le sucre ordinaire , 238.
- SUCRA. Sa production , LIX , 262 , 263. Ses propriétés physiques dans l'état de santé et dans celui de maladie , 264 , 265. Moyen dont on a fait usage pour se procurer cette humeur , 264. Matière qui entre dans sa composition , 266 , 269. Thenard y a découvert de l'acide acéteux , 267 , 269.
- SUINT. (expériences sur le) , XLVII , 276. Ses propriétés physiques , 277 ; LIII , 192. Action des réactifs sur cette substance animale , XLVII , 277 et suiv. LIII , 192 et suiv. Son analyse par le feu , XLVII , 182. Substances qui le forment , 283. Conjecture sur sa production , 284. Augments ou

diminue dans les laines des mérinos selon leur état de santé ou de maladie, LIII, 195. Son influence dans la teinture des laines, 202.

**SULFATE d'alumine.** Nouveau procédé de M. Curaudau pour le fabriquer artificiellement, XLVI, 218. Proportion de ses composans selon Bergman, LIV, 201.

— d'ammoniaque. Sa décomposition par le prussiate de chaux, XLIII, 192. Se trouve en plus ou moins grande quantité dans les différentes sortes d'aluns, L, 165. Forme des sels triples avec le cobalt et le nickel, LIII, 111, 113, 114. Expériences sur l'influence qu'il exerce en teinture lorsqu'on le mêle à l'alun, LIX, 84. Voy. Aluns.

— d'ammoniaque et de cobalt. Ses propriétés, LIII, 113.

— d'ammoniaque et de nickel, LIII, 112. Il est très-difficile d'en séparer le cobalt qui est uni avec lui, 164.

— d'argent. Son utilité pour la préparation des couleurs jaunes employées pour la coloration des émaux, XXXIV, 217, 218. Voy. Emaux.

— de baryte. Proportions de ses principes constituans, XXXII, 266; XLIII, 295, 297. Sa décomposition partie le par la potasse, XXXVI, 306. Proportion dans laquelle se trouve l'acide sulfurique dans ce sel suivant Chenevix, XL, 167. Perd de son poids par l'acide nitrique, XLIII, 296. Est décomposé par le carbonate de potasse, 299. Par le muriate calcaire, XLVII, 131, 132. Procédé employé pour opérer cette décomposition, 133 et suiv. Sa décomposition par la potasse n'est pas due à la présence de l'acide carbonique dans cet alcali, ainsi que

- Il prétend M. Schnaubert, XLIX, 7, 8. Résultats différens obtenus par les chimistes qui ont déterminé les proportions de ses principes, LVIII, 124, 26.
- de baryte brun fibreux. Sa description d'après M. Karsten, XLV, 23. Résultat de son analyse, 23, 24.
  - de cérium. Sa couleur varie selon qu'il contient plus ou moins d'acide, L, 256, 257, LIV, 49, 50. Forme de ses cristaux, L, 256, 257; LIV, 50. Manière dont il se comporte avec les différens agens chimiques, L, 257, 258 et suiv.
  - de chaux. Sa décomposition par les sels à base de baryte, XXXVII, 173, 174. Est décomposé dans les carrières de Montmartre par le carbonate de magnésie et de l'oxide de fer, XLII, 56, 57. Cette dernière décomposition peut être opérée artificiellement, 59. Dissous dans une eau stagnante peut la transformer en eau sulfureuse si elle contient des débris animaux ou végétaux, XLVIII, 265, 267. Est un très-bon engrais, LV, 312. Manière dont il agit sur les plantes, *ibid.*
  - de chaux rouge de Montollier. Son analyse, XXXIV, 57, 58, 59, 62. Sa recombinaison par la synthèse, 61. Prend une couleur bleue semblable à cell. du lapis par sa calcination avec la potasse, 62.
  - de chrome. Forme de ses cristaux. Sa couleur et ses propriétés, XXXII, 77. Est soluble dans l'alcool, 78.
  - de cobalt. Est au nombre de deux espèces, LX, 260, 261.
  - de cobalt et de potasse, LX, 261.
  - de cuivre. Saturé d'acide, son analyse, XXXII,

33. Au *minimum* d'acide, manière de le préparer, proportions de ses principes, 34. Son action sur l'or dissous dans l'eau régale, 52. Moyen de séparer le fer qui se trouve toujours uni avec ce sel, XLIX, 25.
- de fer. Effleuri ou cristallisé, différences qu'il présente, XXXI, 138. Calciné avec de l'alun, forme le rouge composé des émaux, XXXIV, 213. N'est point décomposé par l'hydrogène phosphoré liquide, XXXV, 236. Sépare tout le gaz nitreux de l'azote, suivant Humboldt, XXXIX, 5. Décompose ce gaz en partie selon Berthollet, 9, 11. Manière dont il se comporte avec l'acide nitrique rutilant, 10. Est nuisible à la végétation, LV, 311. Est susceptible de se suroxygéner, LVI, 12. Voy. Sulfate suroxygéné de fer. Acquiert un grand degré d'oxydation par l'action de l'électricité galvanique, LVIII, 62. Sa présence dans les aluns en altère les propriétés, LIX, 70, 71. Effets qu'il produit sur les diverses couleurs, 81, 82. Voy. Aluns. Procédé suivi à Gaildorf, ville d'Allemagne pour la fabrication de ce sel, LX, 71.
- de fer du commerce. Voy. Sulfate acide de fer-blanc.
- acide de fer-blanc. Motif de sa dénomination, LV, 68. Altère les couleurs bleues, et est peu propre aux opérations des arts, 69. Manière dont il se comporte avec les alcalis et l'acide muriatique oxygéné, 70.
- acide de fer rouge. Manière de l'obtenir, LVI, 72. Ses caractères physiques et chimiques, 73, 74.
- acide de fer vert. Forme de ses cristaux, LVI, 71.



72. Changemens qu'il éprouve par l'action de l'acide muriatique et du fer, 72. Précipite en vert par les alcalis, *ibid.*

— acidule de fer-blanc. Manière dont on l'obtient, LVI, 68. Ses propriétés physiques, 68. Passe à l'état de sulfate acide par l'addition d'acide sulfurique, 59. Procédé suivi dans les fabriques de vitriol, pour le faire repasser à l'état de sulfate acidule, 70. Précipite en blanc par les alcalis, *ibid.*

— acidule de fer vert. Ses caractères. Erreurs des chimistes sur sa nature, LVI, 71. Passe à l'état de sulfate acide par l'action des acides muriatique oxygéné et sulfurique, 71, 72. Précipite en vert par les alcalis, 72.

— suroxygéné de fer. M. Hausmann a obtenu ce sel par plusieurs procédés, LVI, 12. Change de couleur par l'action de la lumière, *ibid.* Ses propriétés et ses usages, LVIII, 182. Produit un très-beau prussiate de fer, 182, 183.

— vert de fer. Moyens de le séparer du cuivre qui se trouve presque toujours combiné avec lui, XLIX, 25, 26. Son action sur les dissolutions métalliques, XLVII, 189. Résultats de son action sur les dissolutions mixtes des métaux, 190.

— d'indigo. Ses usages en teinture, LVIII, 189.

— de magnésis du mont de la Guardia. Procédés employés pour sa fabrication en grand, XLVIII, 79, 80 et suiv.

— de magnésie. Pourroit être fabriqué en grand avec la terre de Salinelle, XXXIX, 71. Voyez

- Terre de Salinelle. Celui du commerce est un mélange de plusieurs sels, 72, XLVIII, 82. Ses efflorescences observées dans les carrières gypseuses de Montmartre, XLII, 51. Description de ces carrières, 52. Causes qui y favorisent la formation de ce sel, 53, 57. Moyen de l'obtenir artificiellement et à très-bas prix, 63, 64. Est décomposé par le prussiate de chaux, XLIII, 192. Celui qui se cristallise en prisme tétraèdres est préférable à ce sel cristallisé en petites aiguilles, XLVIII, 79, 80.
- de mercure doux. Proportion d'oxygène qui se trouve combinée avec le mercure qui le forme, XXXVIII, 114, 115. N'est point décomposé par l'eau, 115. Se change en sulfate de mercure oxygéné lorsqu'on le soumet à un degré de chaleur suffisant, 116.
  - de mercure oxygéné. Est décomposé par l'eau, XXXVIII, 115. Procédé indiqué par Fourcroy, pour obtenir ce sel, 115, 116. Est susceptible de s'unir à une nouvelle quantité de mercure et de passer par là à l'état de sulfate doux, 119.
  - jaune de mercure. Proportion des principes qui le composent, LIV, 122.
  - de mercure neutre ou *maximum*, LIV, 123. Proportions de ses principes constituans, *ibid.*
  - de niccolane. Ses caractères, LIV, 307.
  - de nickel. L'efflorescence de ses cristaux est due à la présence de l'arsenic, XXXI, 276. Caractères de ses deux espèces, LX, 274.
  - insoluble de platine. Proportion des principes qui le composent, XLVII, 195.

- de potasse. Fondu et cristallisé, différences qu'il offre dans ces deux cas, XXXI, 138. Cause de sa décomposition partielle par l'acide nitrique, suivant Bergman, XXXVII, 158. Décompose le muriate de chaux par la force de cohésion, 172. Peut servir à la fabrication du salpêtre, XL, 279. Sa décomposition à l'aide de la chaux, par la voie sèche; XLIX, 72. Quantités de ce sel qui sont contenues dans les différentes sortes d'aluns, L, 162, 163. Proportions de ses composans, LIX, 69.
  - acidule de potasse. Forme des cristaux permanens à l'air; lois de son affinité, XXXVII, 160.
  - de soude. Effleuri ou cristallisé; différences qu'il présente dans ces deux cas, XXXI, 138. Cause de sa formation dans les lessives du sel marin, XXXIV, 275. N'a point été trouvé dans l'urine, par Proust, XXXVI, 264.
  - d'urane. Moyen de l'obtenir, LVI, 147. Ses propriétés physiques et chimiques, 147, 148. Quantités respectives de ses composans, 148. Voyez Urane.
  - de zinc. Procédé de M. Proust pour le séparer du fer et du manganèse, XXXV, 55, 56.
- SULFITE** sulfuré de soude. Retiré d'une manufacture de javelle, XXXII, 296. Ses propriétés physiques et chimiques, 297. Expériences qui prouvent que ce sel n'est point un hydro-sulfure de soude, ainsi qu'on l'a prétendu, 301, 304.
- SULFURE** d'alcali liquide proposé comme moyen eudiométrique, XXXIV, 76. Avantages et inconvéniens que présente son emploi, 76, 77.
- d'antimoine grillé, sert à la préparation de l'émétique, XLI, 55.

- jaune d'arsenic. *Voy.* Orpiment.
  - natif jaune d'arsenic. N'est point délétère, XLII, 174. Le sulfure artificiel est un poison violent, 174. Causes des propriétés différentes de ces deux sels, 173, *ibid.*
  - de baryte. Expériences sur le procédé de M. Dixé, pour le décomposer par l'oxide de manganèse, LVI, 86. Cet oxide en opère la décomposition en produisant le départ du soufre, 90, 91. Théorie de cette décomposition, 97. Le procédé de M. Dixé ne peut être employé pour obtenir de la baryte pure, 99.
  - de chaux. Est peu employé en pharmacie, XXXIII, 243.
  - de cobalt. Desséché à l'air, se rapproche, en couleur, du safre; ses propriétés, XXXIII, 118. Proportion de ses deux principes, LX, 271, 272.
  - de fer. Sa décomposition par les acides, XXXVII, 61.
  - de fer bleu. Est le principe colorant du lapis lazuli, XXXIV, 65.
  - de plomb. Mis en contact avec l'acide muriatique laisse dégager de l'hydrogène sulfuré, XXXVII, 63. Autres effets qu'il éprouve par l'action de cet acide, 62, 63.
  - de potasse. Peut induire en erreur lorsqu'on l'emploie comme réactif pour découvrir la présence du plomb dans le vin, XXXVIII, 318. Calciné ne laisse aucune trace de chaux par le lavage s'il est pur, XL, 173. Ne dégage point d'ammoniaque, 191. Ne contient pas de magnésie, 192.
- SULFURES alcalins considérés comme moyens eudiométriques, LIII, 241.
- de chaux et de potasse formés dans la combustion de plusieurs végétaux, XLVIII, 265.

- métalliques. Cas où l'acide sulfurique les décompose, XXXVII, 58.
- SUMAC.** Son emploi dans le garançage, XLI, 132, 133.
- SUPPORT.** ( Description d'un ), applicable aux balances de toutes dimensions, XXXVI, 50 et suiv.
- SURMOUT.** Surnage le dépôt de la cuve. Donne le vin le plus délicat, XXXVI, 130.
- SYPHON.** Avantage de cet instrument pour soutirer le vin sans agiter la lie, XXXVI, 227. Moyen dont on se sert en Champagne pour la même opération, 227, 228.
- SYPHON renversé :** sert à mesurer la pression des fluides élastiques, XXXIII, 194, 195.
- SYRIUS.** Couleurs qui composent le spectre de cette étoile, LIX, 233.
- SYSTÈME** des connoissances chimiques. Division de cet ouvrage. Son analyse, XXXVI, 318, XXXVII, 94, 322.
- de chimie, de Thomson. Annonce de cet ouvrage, XLV, 108 (1).

## T.

- TACHES** de rouille. Sont enlevées par l'oxalate de potasse, XL, 140 et suiv. Voy. Oxalate de potasse.
- TALAVERA.** Vernis vitrifié fabriqué en Espagne, LI, 248.

---

(1) La traduction de cet important ouvrage, va incessamment paraître ; chez Bernard.

TALC chlorite. Contient du muriate de potasse, XLI, 239.

— Compacte couleur de rose. Proportion de ses principes constituans, XLIX, 77, 78.

— Compacte jaunâtre ou pierre de lard. Son analyse, XLIX, 78, 80, 81. Ne contient point de magnésic comme les autres variétés de talcs, 82.

— laminaire. Ses propriétés physiques, XLIX, 74, 75. Son analyse, 75, 76.

TAMARIN. Diminue la propriété purgative du séné, XXXIX, 227.

TAMARISC *gallica*. Planté dans la terre qui produit le salicor, la rend propre à la culture du bled, XLIX, 282. Celui qui croît sur les bords de la mer diffère de celui qui vient dans les montagnes, 283.

TANNAGE. Nouveaux moyens proposés par M. Herms-taedt pour cette opération, LIV, 219.

TANNIN se trouve dans l'écorce du hêtre, XXXI, 30. Sèpare l'urée de la matière albumineuse, XXXII, 90. Est la cause de la propriété tonique du quinquina, 176. Difficulté de le séparer de l'acide gallique, 320. Nouveau procédé de Proust pour l'obtenir pur de la noix de galles, XXXV, 32. Ses propriétés, 35. Paroit préférable aux autres ingrédients pour l'embaumement, 37. Moyen de le séparer de l'acide gallique, *ibid.* sert à la fabrication de l'encre, 38. Voy. Encre. Procédé de M. Merat pour l'obtenir pur, XLI, 323; se combine avec la chaux, 325. Insuffisance du moyen indiqué pour le séparer des autres substances par le muriate d'étain, 331. Présente quelques différences

selon les plantes desquelles il est extrait , 322  
 XLII , 89 et suiv. Ne peut point être obtenu à l'état  
 de pureté , LII , 245. Doit être distingué en plu-  
 sieurs espèces , *ibid.* Son utilité dans la teinture  
 en noir , 246. Lettre de Blagden à Berthollet sur  
 ses parties constituantes , LV , 84. Nouvelles ob-  
 servations sur la nature de cette substance , LV ,  
 191 , 242. A été longtems confondu avec un acide ,  
 191 , 192. Procédé de Tromsdorff pour le purifier ,  
 198 , 210. Celui qu'on obtient par les procédés de  
 Proust n'est pas pur , 204 , 212. La chaux qui est  
 mêlée avec ce principe peut être précipitée par  
 la potasse , 206. Est précipité par la baryte , 207.  
 Préparé par l'addition d'acide sulfurique dans une  
 infusion réduite de noix de galle ; propriétés qu'il  
 présente obtenu ainsi , 214 , 222. Est insoluble  
 dans l'alcool rectifié , mais se dissout dans celui  
 qui contient quelques centièmes d'eau , 216. Préparé  
 par le moyen de l'acide muriatique , 248. Incon-  
 vénienens de la méthode de Proust pour obtenir le  
 départ du tannin par les acides sulfurique et mu-  
 riatique , 249 , 250. Se dissout bien plus difficile-  
 ment lorsqu'il a été soumis à l'action des acides ,  
 250 , 251. Effets de différens acides sur l'infusion  
 de noix de galle , 251 et suiv. Forme une vraie  
 combinaison chimique avec les alcalis et les terres ,  
 254 et suiv. Recherches sur le tannin , LVI , 172.  
 Est rendu plus soluble dans l'eau par l'acide gal-  
 lique , 182. Cause de sa précipitation par le carbo-  
 nate de potase , 183. Procédé de Bouillon-Lagrange  
 pour l'obtenir pur , 187. Caractères du tannin ex-  
 trait par ce procédé , 188. Manière dont il se com-  
 porte avec les terres , les alcalis , les sels et les

← de potasse antimonié. Contient toujours de l'oxide blanc d'antimoine à 20 pour 9 d'oxigène, XXXII, 261, 264. Avantages qui résulteroient de sa préparation par une méthode uniforme, XXXIII, 265. Préparé avec le verre d'antimoine a quelques inconvéniens, XXXIV, 136, 139. Son analyse, XXXVIII, 37, 38. Proportion de ses principes constituans, 39, XLI, 47, 51. Causes qui font varier ses effets sur l'économie animale, 52 et suiv. Procédé de M. Buckhal pour la préparation de ce sel triple, XLIX, 68, 69. Inconvénient du procédé de la pharmacopée batave pour sa préparation, LVII, 205.

TANTRITES alcalins et terreux, XXXVIII, 30, 31 et suiv.

— alcalins, terreux et métalliques, 33, 34.

— alcalins métalliques, 35. Leurs propriétés et leurs caractères, 35, 36; XLI, 45. Manière de les préparer, XLI, 43.

TEINTURES. Couleur solide qu'on peut tirer de la sève du hêtre, XXXI, 30. Opérations qui concernent la teinture en général, LII, 258. Agens chimiques qu'on y emploie, 265.

— d'absynthe, L, 37

— aqueuse. Inconvéniens qu'elle offre pour la préparation des vins médicinaux, L, 55, 54.

— d'aunée, L, 37.

— de canello, L, 37.

— de gayac, désoxide promptement le sublimé corrosif, XLIV, 203.

— de gentiane, L, 36.



— purpurine d'or. Ne peut être détruite que par la combustion, LVI, 11.

— de quinquina, L, 38.

— de raifort composée, L, 37

— de scille. Préparée avec de l'alcool, à 20 degrés, se sature de tous les principes de ce bulbe, XLVI, 25; L, 38.

— de tournesol. Effets qu'elle éprouve de la part de l'électricité galvanique, LVIII, 71.

**TEINTURES.** Nécessité de les établir dans le voisinage des fabriques d'étoffes, XXXV, 118.

— alcooliques. Sont avantageusement employées pour la confection des vins médicinaux, XXXV, 71 et suiv.; XL, 257 et suiv. Plusieurs anciens pharmaciens ont proposé de les administrer mêlées avec du vin, XL, 264. Règles pour leur préparation, 265. Proportions dans lesquelles elles peuvent être mêlées au vin, 267, 268. Nouvelles expériences et observations qui prouvent leur utilité dans la préparation des vins médicinaux, L, 33 et suiv. Règles à suivre pour les préparer, 35.

— alcooliques d'aloës, XLVI, 20, 21.

— alcooliques de jalap, XLVI, 19, 20. Celle qui est préparée avec de l'alcool foible extrait plus de résine en apparence, mais elle est moins pure, 30, 31.

— alcooliques d'ipécacuanha, XLVI, 22.

— alcooliques de quinquina, XLVI, 23, 24.

— en noir (Note sur les) L, 220. Cause qui produit la couleur noire selon Berthollet, 221. Plantes qui peuvent fournir cette couleur, 223.

**TELLURE.** Caractères distinctifs de ce nouveau métal,

**XXXIV**, 276. Exposé de quelques-unes de ses propriétés nouvelles, **XLIV**, 121, 122.

**TEMPÉRATURE**. Celle d'un fourneau dépend de ses dimensions et du choix du combustible **XXXV**, 321, 322. Formule pour la déterminer par la ténacité de l'argile, **XXXVI**, 87. Son influence sur la fermentation du moût, 6, 8, 24.

— interne des végétaux comparée à celle de l'atmosphère, **XL**, 113. Est la même dans les bois morts, 118. Moyenne entre la température la plus haute et la plus basse dans les végétaux vivans, 119. Se maintient au même degré à toutes les époques du jour. Diminue par une longue pluie, 120.

**TEMP.** Époque proposée pour rendre sa mesure uniforme, **XLIV**, 295.

**TENSION**. Ce qu'on entend par ce mot, note, **LVII**, 62.

— électrique résultant du contact du zinc et de l'argent. Degré de l'électromètre à paille qui l'indique, **XL**, 243, 247. Voy. Électricité galvanique.

**TÉMBÉNTHINE**. L'action de l'acide sulfurique sur cette substance donne lieu à la formation de plusieurs produits distincts, **LVII**, 125. Deux de ces produits traités par l'acide nitrique fournissent une substance tannante, 127, 128.

**TERRE**. Sa figure, 286, 299. Son mouvement, 294. Apparences dues à ce mouvement, 294, 296. Manière de déterminer sa forme réelle, 295, 300.

— anglaise. Époque de l'importation de cette poterie en France, **LIV**, 324.

— blanche de Couvin. Paroit être proposée à la fabrication des pyromètres, **XXXI**, 172.

- de Mamarosch; substances qui la composent, LV, 263. Doutes sur son origine, *ibid.*
- d'ombre de Castel del Piaro. Son analyse, XLIV, 129.
- d'ombre de Chypre. Ressemble à celle de Turquie, XLIV, 129. Son analyse, 130 et suiv. Proportions de ses principes constituans, 133.
- rosée contenue dans l'alun de Rome. Son analyse, L, 167.
- de Salinelle. Nom qu'elle porte dans le pays, XXXIX, 65. Contient une assez grande quantité de magnésie, 66, 71. Description des lieux où on la trouve, 66, 67. Ses propriétés physiques et chimiques, 68, 69. Peut être employée pour la fabrication en grand du sulfate de magnésie, 71, 72.
- verte de la nouvelle Prusse. Son analyse, LII, 22, 23. Pourroit être employée en peinture comme substance colorante, 25.

**TERRES.** Affinités qu'elles exercent les unes sur les autres, XXXI, 246, XL, 52, XLI, 205. Cette affinité est démontrée par la fusion de deux terres séparément infusibles, XXXI, 246, 257. Est prouvée encore par les expériences par la voie humide, 247 et suiv. Inductions tirées de ces expériences, 255, 260. Considérées comme substances eudiométriques, XXXIV, 14, 26, 196. Purps, n'ont pas la propriété d'absorber l'oxygène, XXXV, 28, 29 et suiv. Leur classification, XXXVI, 329.

- alcalines. Se rapprochent des alcalis par plusieurs points, mais en diffèrent par beaucoup d'autres,

- XXXI, 260, 266. Leur affinité avec l'acide et la silice, 263.
- volcanisées sont extrêmement favorables à la culture de la vigne, XXXV, 259.
- TERREAU. Ses principes, L, 284.
- TERRINES d'*Alcorcon*. Ne doivent pas être employées par ceux qui préparent les sucs acides, LI, 252, 268.
- TETANOS. M. Sarasin est parvenu à opérer deux cures de cette maladie par l'administration de l'oxigène, XLII, 43 et suiv. Voy. Oxigène.
- TÊTE sculptée de silex pyromaque, avec couverture de calcédoine, (rapport à l'Institut sur une) LVIII, 75. Sa description, 76. Opinions diverses sur sa couverture de calcédoine, 78 et suiv. Imitation de cette couverture obtenue artificiellement, 83, 84.
- THÉORIE géologique de Hutton. Bases sur lesquelles elle est fondée, LIX. 173, 174. Semble être confirmée par les expériences de M. Halle, 174 et suiv.
- THERIAQUE. Remarque de M. Bouillon-Lagrange sur sa préparation, XXXIII, 245. Les auteurs de la pharmacopée batave l'ont remplacée par l'électuaire d'opium, LVII, 19, 20. Ses propriétés efficaces sont confirmées par l'expérience, 21.
- THERMOXIDES. Expériences de Van-Mons sur ces corps, XXXIV, 198, 199.
- THERMOXIGÈNE. Difficulté de distinguer cet agent chimique de Brugnatelli, de l'oxigène, XXXIV, 199.
- THURBITH minéral. Voy. Sulfate jaune de mercure.

**TILLEUL.** Est le bois le plus propre à la construction des baguettes d'artillerie, LIX, 319. Voy. Baguettes d'artillerie.

**TITANE.** Ses propriétés physiques et chimiques, XXXIV, 270, 271. Existe dans un état de cristallisation sur la cime de la Silla de Caraccas, XXXV, 106.

— ferruginé, forme une partie de la gangue du platine, XLIX, 192.

**TITANITE** de Tromoo et d'Asdel, près d'Arendal, XXXII, 196.

**TOILE.** Expériences et observations sur son blanchissage, et autres produits du lin, LV, 113. Défauts qui existent dans le mode de blanchiment actuel, 116. Observations sur son décollage, 124. Les lessives alcalines employées dans cette opération sont nuisibles, 126, 128. Observations sur le lessivage de la toile décollée, 128. Moyens d'améliorer cette dernière opération, 131. Traitement des toiles par les acides, 132 et suiv.

**TONNEAUX.** Manière de les préparer à recevoir le vin, XXXVI, 127, 128. Moyens de remédier aux mauvaises qualités qu'ils contractent, 128, 129. Leurs dispositions dans les celliers, *ibid.*

**TOPAZE** du Bréail. Proportion de ses principes, LII, 303.

— de Sibérie. Proportion des principes qui la forment, LII, 303.

— de Saxe. Son analyse, LII, 297, 301, 303.

**TOPAZES.** Klaproth y a trouvé par leur analyse une

quantité notable d'acide fluorique, LII, 297, 298. Les expériences de Vauquelin ont confirmé cette découverte, 299, 300.

*TORMENTILLA ERECTA*. Proposée par M. Hermstaedt pour être employée dans le tannage, LIV, 219.

**TORPILLE**. Opinion de Volta sur la nature et la disposition de ses organes électriques, XL, 255. 256. Expériences sur la torpille, LVI, 15. La commotion qu'elle produit est douloureuse, 16. Ses organes ne peuvent pas être déchargés à volonté, 17. On ne sent point de commotion lorsqu'un corps conducteur est interposé entre le doigt et l'organe du poisson, 18. L'électromètre n'indique aucune tension électrique dans ses organes, 20. La moindre lésion du cerveau arrête cette action électrique, 23.

**TOURBE**. Son exploitation par la méthode du moulage usitée dans les provinces de Hollande et d'Utrecht, XXXIV, 225, 226 et suiv. Espèces de tourbes susceptibles d'être extraites par cette méthode, 227. Description du procédé, 227 et suiv. Peut être extraite d'un terrain quelconque, 245. Paroit provenir de la décomposition des plantes aquatiques, 247, 248. Apperçu sur les deux principales manières de l'extraire dans le département de la Somme, 255. Supériorité de celle proposée par les procédés hollandais, 259 et suiv. Ses caractères physiques, XLV, 36, 37. Son analyse, 37, 38j et suiv. Sa carbonisation, LVIII, 128. Phénomènes qui ont lieu pendant cette opération, 130, 132. Description d'un appareil nouveau propre à opérer rapidement cette carbonisation, 133. Usages économiques

de la tourbe pressée, 138. Quantités de charbon et de cendres que donnent les différentes espèces de tourbes, 139, 140.

**TUILES.** Amélioration proposée pour leur fabrication, LVIII, 141.

**TRAITÉ** élémentaire de physique par M. Libes. Plan de cet ouvrage, XL, 196.

— élémentaire de physique, par Haüy. Extrait de cet ouvrage, XLVIII, 218 et suiv.

— des moyens de désinfecter l'air. Analyse de cet ouvrage, XLV, 286. Rapport fait par Berthollet à la Classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut sur ce Traité (1), XLVIII, 313.

**TRANSPIRATION** cutanée aëriforme. N'a pas été connue des anciens, XLV, 73, 75. Les expériences d'Ingenhous et de M. Troussel semblent prouver que le gaz qui s'échappe par la peau est du gaz azote, 80.

**TRAVAUX** de perfectionnement des métaux, dépendent moins des localités que de la main-d'œuvre, XXXV, 126.

**TREMELLE-NOSTOC.** Diverses transformations de ce lichen et de plusieurs autres cryptogames, XXXIV, 190. Examen de sa nature, 193. Doit être regardée comme une habitation de petits animaux, 194.

---

(1) Voyez la 3<sup>e</sup>. édition de cet ouvrage, chez Bernard.

**TRUFFE lycoperdon.** Paroit avoir été inconnue aux anciens, XLVI, 191. Caractère spécifique de la truffe comestible, 193. Ses variétés, 194. Est un végétal vivipare, suivant Bulliard, *ibid.* Lieux et terrains où elle croît, 195. Son analyse par les réactifs et par la distillation, 197, 198. Action des réactifs sur la macération, l'infusion et la décoction de cette substance, 199, 200, 201. La plupart de ces expériences y démontrent la présence de l'albumine, 203. Son analyse à feu nu, 204. L'action de l'acide nitrique sur la truffe y démontre la présence de l'acide prussique et de l'amer jaune, 206, 207. Action de l'alcool sur cette substance, 208. Prend une odeur de fromage par la fermentation, 209. Expériences de M. Robert sur les truffes, 212; de M. Antoine sur la même substance, 216.

**TUBES de terre incandescens.** Cause de l'introduction de l'air dans leur intérieur, XXXVII, 207 et suiv.

**TUNGSTEIN de Bastnas.** Voy. Cérîte.

**TURQUOISE.** Classification de cette substance, LIX, 180. Lieux où on la trouve; opinions des naturalistes et des chimistes sur sa nature, 182 et suiv. Ses propriétés physiques, 184, 188. Ses caractères chimiques, 189. Proportions de ses composants, 193. Cause de sa coloration, 193, 195.

## U.

**URANE.** Procédé suivi par Bucholz pour l'obtenir pur, LVI, 142. Résultats différens obtenus par



Klaproth, Richter et Bucholz dans la réduction de son oxide, 144. Ses propriétés chimiques, 145.

URANUS. Position de cette planète. A six satellites, XLIV, 291. Son mouvement, 298.

URATE d'ammoniaque est plus rare que l'acide urique dans les calculs urinaires. Ses caractères, XXXII, 218.

ULCÈRES des ormes. Exhalent du carbonate de potasse, XXXI, 25. Explication de ce phénomène, *ibid.*

URÉE. Matière particulière de l'urine, XXXI, 68. Entrevue d'abord par Rouelle le jeune et depuis par Schæele, Cruishanck, etc., XXXII, 81. Est précipitée en cristaux par l'acide nitrique, 86, 89. Son odeur analogue à celle des sulfures arseniqués, 87. Sa tendance à se convertir en acides acéteux et carbonique, et spécialement en ammoniaque, 90. Produits de sa distillation, 92, 96 et suiv. Se décompose spontanément par la fermentation, 102, 103. Comment elle se comporte avec les différens acides, 104, 107 et suiv., 113. L'action de l'acide nitrique et du calorique prouve qu'elle contient une grande quantité d'azote, 120. Est décomposée par la potasse à chaud et à froid, 126. Se change par l'action de cet alcali, en ammoniaque, en acides acéteux et carbonique, 129. Change la cristallisation des muriates de soude et d'ammoniaque, 130. Résumé de ses propriétés, 137, 146 et suiv. Son utilité comme substance excrémentielle, 150 et suiv. Ses usages dans les arts, 159 et suiv.

URINE des bestiaux. Est employée en Suisse et en Suède pour la fabrication du salpêtre, XXXII, 259.

- URINE de diabétique. Son analyse, LIX 46. Examen de la substance sucrée qu'elle contient, 47, 48. Cette matière sucrée est transformée en alcool et en acide carbonique par le ferment, 49, 50. Lorsqu'elle devient de plus en plus animalisée, la guérison de la maladie est prochaine, 55.
- glaireuse des vieillards. Cause de la précipitation de son mucilage, XXXII, 156.
  - humaine. Son odeur aromatique dépend d'une matière qui lui est particulière, XXXI, 50. Sa couleur et sa saveur sont aussi produites par cette même matière, 51. Analyse de l'urine ; matériaux qu'elle contient, 52, 53, 55, XXXII, 211 et suiv. ; Sa décomposition spontanée, phénomènes qu'elle présente, XXXI, 56. Noircit les vaisseaux d'argent, preuve qu'elle contient du soufre, selon Proust, XXXVI, 259. Autres matériaux trouvés dans l'urine par ce chimiste, 260, 261 et suiv. Soumise à l'action galvanique XLV, 195. Effets résultans de cette action, 199, 200, 205. Recherches sur les acides qu'elle contient, LIX, 262, 269. Contient de l'acide acéteux, ainsi que l'a prouvé Thenard, 271, 274, 276. Matières de l'urine qui sont solubles ou insolubles dans l'alcool, 279 ; celles qui sont insolubles dans l'eau, *ibid.*
  - humaine pourrie. Etoit très-employée par les anciens pour le dégraissage des étoffes de laine, XXXII, 160. Son emploi pour le dégraissage des laines, XLVII, 286. Son utilité est douteuse, *ibid.*
  - singulière, remise par M. Alibert, médecin de l'hôpital St.-Louis, LV, 64. Ses propriétés physiques, 64, 65. L'action des acides, de l'alcool

de la potasse etc. y démontrent la présence d'une matière caséuse très-caractérisée, 65 et suiv. Privée de cette matière, elle a présenté les mêmes propriétés physiques et chimiques que l'urine ordinaire, 68.

## V.

**VACCINE.** Est préservative de la petite vérole, XXXII, 174, 190. Progrès de cette découverte en Angleterre, 191. Procédé pour pratiquer cette inoculation, 191, 192.

**VACHES.** Celles qui donnent le plus de lait, LI, III.

**VAISSELLE** de Doucet. Examinée par les commissaires de l'académie, LI, 60. Métaux qui la composent. Ses défauts, 61.

— d'étain. Considérée relativement à sa solubilité dans les acides végétaux, LI, 150, 151. Les terreurs qu'on a répandues sur son usage sont très-exagérées, 151, 152.

— de M. de la Folie. Sa composition n'a pas été adoptée en France, LI, 62, 63.

**VALLÉE** du fleuve sans eau. Sa description, XXXIII, 339. Paroit avoir eu communication avec la vallée du Nil, 340.

**VAPEUR** aqueuse. Manière dont elle est formée dans le vide, LIII, 32, 33. Phénomènes qui l'accompagnent, 34. Sa densité est la même mêlée à l'air que dans le vide, 40. Hypothèse imaginée par M. Deluc pour expliquer sa transformation en air atmosphérique, LIV, 246.

- dégagée d'un mélange de sulfate de soude avec de la chaux, rendue sensible par le contact de l'acide muriatique, XL, 188.
- de l'acide muriatique. Ont une plus grande expansibilité que celles de l'acide nitrique, XLV, 295.
- de l'acide nitrique. Causes desquelles elles dépendent, XLV, 294, 295.
- VAPEURS de l'éther. Suivent la même loi de dilatation que les gaz, XLIII, 173.
- des liquides. Loi de leur tension élastique par les changemens de température, XLIV, 42.
- VARECH. Est employé dans quelques contrées pour fumer la vigne, XXXV, 273. Contient de la soude, XLIX, 269. Procédés pour en extraire cet alcali, 269. Voyez Soude.
- VÉGÉTATION. (recherches chimiques sur la) Extrait de cet ouvrage, L, 225. Phénomènes qui ont lieu dans la végétation ordinaire, 239. Idées peu exactes des anciens et de quelques modernes sur cet acte, 240, 241. Extrait d'un mémoire sur la végétation, LV, 309. Influences de différentes substances telles que les acides, quelques sels etc, sur la végétation, 310 et suiv.
- VENDANGES. Préceptes établies par Olivier de Serres pour le temps où on doit les faire, XXXV, 282. Doivent se faire à plusieurs reprises lorsque l'on veut soigner la qualité du vin, 284, 285.
- VENTOUSES. Leur inutilité dans les conduites des tuyaux de cheminées, XXXIII, 210.
- VENUS. Forme de cette planète, ses phases, ses cornes,

son atmosphère , XLIV , 289. Son mouvement apparent et réel , 296 , 297.

**VERIFICATEUR.** Instrument pour juger les faux louis d'or , XLVII , 291. Sa description , 293. Manière de s'en servir , 295. Vérification des pièces de 48 liv. et de 24 liv. , 296 , 297.

**VERJUS.** Sa pesanteur spécifique , LVI , 285. Contient du sucre , 286. Fermentation de son suc , 295. Particularités qu'il présente dans son extraction , 296. Son analyse , LVII , 161 , 162. L'acide citrique est la base de ce suc , 162. Cet acide disparaît dans le raisin mûr , *ibid.*

**VERMILLON.** Voy. Oxyde de mercure sulfuré rouge.

**VERNIS.** Sa définition , XLVIII , 87.

— dont la composition étoit un secret , LVI , 254. Sa recette , *ibid.* Manière de s'en servir. Préparation des pièces qu'on veut vernisser , 256.

— de copal. Peut remplacer par sa dureté les émaux transparents , XLVIII , 91. Garantit le cuivre et les autres métaux de l'action des acides , LIII , 209. Manière de le préparer , 209 , 210.

— propre à recouvrir la faïence , LI , 249 , 250.

— Traité théorique et pratique sur l'art de les faire et de les appliquer sur différens genres de peintures , etc. XLV III , 84. Conditions dans lesquelles doivent être les corps solides et fluides employés dans leur préparation , 86 , 87. Leurs différens genres , 88 , 89. Ceux des fabrications actuelles sont supérieurs à ceux de la Chine , 93.

**VERRE.** Exerce son attraction pour l'humidité , à travers les armures de plaques métalliques , XLIV , 75 , 85 , 86 , 89. Mémoire sur sa dévitrification et les

- phénomènes qui arrivent pendant sa cristallisation , L , 325. Conditions qui favorisent sa dévitrification , 332. Forme des cristaux observés dans les verres blancs , 338 et suiv. Perd la plupart de ses caractères en se dévitrifiant , 340, 341.
- d'antimoine. *Voy.* Oxide vitreux d'antimoine.
- en poudre. Proposé pour vernir les saïences , LI , 262.
- VERS** à soie. Moyen employé par M. Parolletti pour arrêter les progrès d'une maladie dont ils sont quelquefois atteints , L , 107. Description de cette maladie , 109.
- VERT.** manière de préparer cette couleur pour servir à colorer les émaux , XXXIV , 219. Cette couleur admet tous les fondans , *ibid.* *Voy.* Emaux.
- VERT-DE-CRIS.** Est un mélange de deux acétates de cuivre. *Voy.* Acétate de cuivre.
- VÉSICATOIRE** extemporané. Opère plus promptement son effet que le vésicatoire ordinaire , XLVII , 235.
- VÉSICATOIRES.** Les cantharides forment leur base , XLVII , 232. Excipients usités pour leur préparation , *ibid.*
- VIEILLARDS.** Sont sujets à la presbytie , LIII , 319.
- VIGNE.** A été cultivée dans la plus haute antiquité , XXXV , 241. Degré de latitude où sa culture peut être avantageuse , 252. Terrains qui lui sont les plus favorables , 256 , 257 et suiv. Influence des localités sur sa végétation , 262 , 263. Expositions qui lui conviennent le mieux , 264 ; celles qui lui sont nuisibles , 265 , 266. Les vents et les brouillards lui sont préjudiciables et dangereux , 269. Elle croît naturellement dans plusieurs

contrées de l'Amérique, 271. Influence de sa culture, 272 et suiv. Manière de la tailler, 275.

VIN. A une action plus marquée que le vinaigre sur les alliages de plomb et d'étain, XXXII, 251, 253. Change de nature en devenant dissolvant d'une substance quelconque, XXXV, 58, 59, 66', 67 et suiv., XXXIX, 233. Énumération de ses excellentes propriétés, XXXV, 59, 60. Ses bons effets sont produits par l'ensemble des principes immédiats qui le composent, 60. Qualités qu'il acquiert en devenant vieux, 61. L'art de le fabriquer a été connu des anciens, XXXV, 241, 242 et suiv. Considéré dans ses rapports avec le climat, 248, 250. Celui des pays froids est foible et aqueux, 255. Considéré dans ses rapports avec le sol, 256. Celui de Tokkai se récolte sur un terrain volcanique, 260. Considéré par rapport à l'exposition, aux saisons, à la culture, 262, 266, 270. Moyens de le disposer à la fermentation, 289 et suiv. Le vin fermenté dans des vases fermés, est plus généreux, XXXVI, 11. Sa clarification, 226. Temps où l'on doit le transvaser, *ibid.* Manière de le soutirer, 227. Vases dans lesquels on doit le conserver, 235. Maladies auxquelles il est sujet, 239. Quels sont les vins qui se tournent le plus facilement au gras, 242. Ceux qui tournent à l'aigre, 244, 245. Moyens de prévenir ou de remédier à l'acidification, 247, 248 et suiv. Ses usages et ses vertus, 251 et suiv. Ses propriétés diffèrent à raison de l'âge, 253. Ses propriétés diffèrent encore par rapport à la couleur, 255. Le climat, la culture, les procédés de fermentation, peuvent aussi les modifier, 256.

- L'art de le tempérer par l'addition de l'eau étoit connu des anciens, *ibid.* Son analyse, XXXVII, 3 et suiv. Sa distillation; elle est connue depuis plusieurs siècles, 13. Les vins fournissent plus ou moins d'eau-de-vie, selon leur degré de spirituosité, 26. Les vins vieux donnent une meilleure eau-de-vie que les nouveaux, *ibid.* Moyens d'y reconnoître la présence du plomb, XXXVIII, 315. Annonce d'un nouveau procédé de sa distillation, par M. Adam, 334. Pourroit être employé avec la plus grande utilité pour préparer quelques extraits pharmaceutiques, XXXIX, 237, 238. Est employé pour extraire quelques principes des végétaux, XLIII, 44. Ne remplit pas le but qu'on se propose dans ces cas, 45, LVII, 214. Nécessité de son usage pour les malades des hospices civils, L, 55, LVII, 215. Moyen proposé par Berthollet pour le conserver dans les tonneaux, LIX, 100. Ces mêmes moyens pourroient servir à la conservation des liqueurs, 101.
- d'Alicante ( Observations sur le ), LVII, 5. Est entièrement décoloré par le bouillon, 8. Cause de ce phénomène, 9. Ne doit point être clarifié avec des matières animales, 10. Moyens de distinguer celui qui est véritable de celui qui ne l'est point, 11. Maladies dans lesquelles son emploi est avantageux, 12. Cas où il y a des inconvéniens à en permettre l'usage, 13.
  - amer, L, 42.
  - anthelmintique, L, 42.
  - antimonié. N'est plus employé comme émétique, LVII, 206. Devroit être préparé extemporanément, *ibid.*



- anti-scorbutique, L, 43.
- cordial, L, 43.
- doux. Moyens que les Lacédémoniens employoient pour le conserver, LIII, 140.
- fébrifuge, L, 42.
- de l'Hermitage. La vigne qui le produit croit dans un terrain granitique, XXXV, 260.
- d'ipécacuanha. S'altère facilement, LVII, 211.
- d'ipécacuanha composé. Sa formule, LVII, 211. Manière de le conserver; ses propriétés médicinales, 212.
- d'opium. Corrections à faire à sa préparation usitée, LVII, 210.
- stomachique, L, 42.

**VINS.** Différences qu'ils présentent dans leurs pesanteurs spécifiques, XXXIII, 37. Quels sont ceux qui donnent le plus d'eau-de-vie par la distillation, XXXVII, 26.

- gris, XXXVII, 132.
- de liqueur. Peuvent être employés pour dissoudre quelques principes médicamenteux, actifs, L, 50.
- médicaux (Réflexions sur les), XXXV, 58, XXXIX, 225. Défauts des méthodes employées par les anciens pharmaciens pour les préparer, XXXV, 62 et suiv. Avantages de ceux qui sont préparés par l'ingestion de la teinture alcoolique de la substance qu'on veut y ajouter, 71, L, 44, 48. Cette dernière méthode a été adoptée par le conseil de santé pour les pharmacies militaires, XXXV, 72. Ceux préparés par les anciens procédés ne peuvent se conserver, XXXIX, 235. Nouvelles observations sur les vins médicaux,

L, 33. Leur préparation par les teintures alcooliques, 38. Manière de les rendre surcomposés, 43. Préparés par ce dernier procédé conservent leur *gratter*, 44. Réponses aux objections que l'on a faites contre ces vins, 49. Préparation de ceux de la pharmacopée batave, LVII, 213. Le procédé qui y est indiqué se ressent des anciennes imperfections, 214.

VINAIGRE. Son action sur l'étain allié de plomb n'a lieu que par l'intermédiaire de l'air, XXXII, 247 et suiv. Sa formation étoit peu connue des anciens, XXXVII, 115. Leurs procédés étoient défectueux, 118. Conditions générales pour faire du bon vinaigre, 119. Moyens de le conserver, 124, 125. Procédé de Schéele, 125. Perd son parfum par la distillation, *ibid.* Signes auxquels on reconnoît sa falsification, 127, 128. Ses usages économiques, 128. Se charge de l'arôme des plantes et de quelques-unes de leurs propriétés médicamenteuses, 129, 130. Ses propriétés médicinales et économiques, 130, 131. Ne peut point extraire les principes des végétaux, XLIII, 45. Voy. Acide acéteux.

— distillé. Contient une matière extractive à laquelle M. Steinacher attribue des propriétés particulières, LIII, 84, 86. Son action sur le fer détermine la combustion spontanée de ce métal, 87. Expérience de M. Steinacher à ce sujet, 88. Voyez acide acétique.

— radical. Voy. Acide acétique.

VINAIGRES de cidre, de poiré, de bière, de lait, de miel, de sucs de fruits acides. Diffèrent du vinaigre ordinaire, XXXVII, 122.

— composés, de la pharmacopée de Berlin, XXXIII, 239.

VINAISSE. Résidu de la distillation des eaux-de-vie, XXXVII, 26. Parti qu'on peut en tirer, 26, 27.

VINIFICATION (Essai sur la); LVI, 279.

VIOLET. Composition de cette couleur pour la coloration des émaux, XXXIV, 222. Voy. Emaux.

VIRUS vaccin. Manière de le conserver et de l'inoculer, XXXII, 191, 192.

— variolique. Est détruit par l'acide muriatique oxygéné, XXXIX, 96.

VISION. Causes qui peuvent l'altérer, LIII, 318.

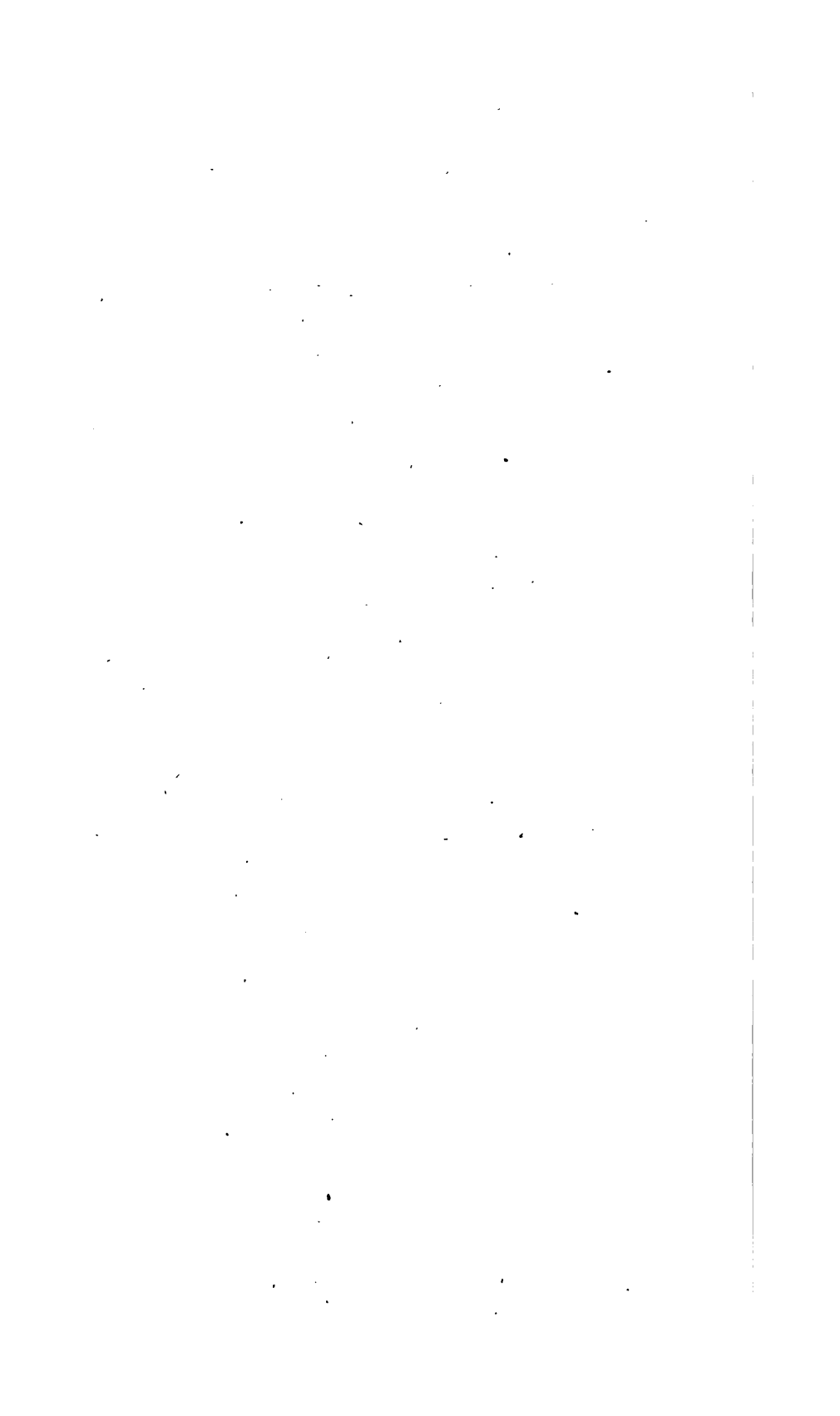
VITRIFICATION. En quoi elle consiste, L, 327.

VOIX. Modifications qu'elle éprouve à une grande hauteur de l'atmosphère; distances qu'elle parcourt, L, 138, 139.

VOLCANS (Réflexions géogoniques et chimiques sur les), XXXVI, 278, 285, 286. Ne paroissent pas venir du sein du globe, 279. Opinions des géologues neptuniens sur ces éruptions, 280. Sont toujours arrosés par des infiltrations d'eau; ce fluide est indispensable à leur embrasement, 289. Causes de l'extinction de ceux du Vivarais et de l'Allemagne, 291. Autres causes qui déterminent ces éruptions, 292 et suiv.

— de la lune. Probabilité que les produits de leurs éruptions puissent arriver à la terre, XLVI, 166. Objections de Nicholson contre cette opinion, 166, 167.

VOYAGE aérostatique fait par M. Gay-Lussac (Relation d'un), LII, 75. Tableau des observations faites pendant ce voyage, 95.



---

# TABLE ALPHABÉTIQUE.

DES

AUTEURS.

---

A.

**ABICH.** Analyse du honigstein ou mellite, XXXVI, 23, XLIV, 235.

**ABILGAARD.** Sur plusieurs pierres nouvelles envoyées de Norwège; sur la désoxidation de l'oxide de mercure rouge par la lumière; sur le gaz extrait de l'eau bouillie, XXXII, 193. Lettre à M. Huzard, XXXVI, 91.

**ACCARIE.** Examen chimique de la tige du blé de Turquie, pour s'assurer si la matière sucrée qu'elle contient est susceptible de cristallisation, LX, 61.

**ACHARD.** Procédé d'extraction du sucre de bette, XXXII, 163, 173. Extrait de son ouvrage sur la culture de la bette destinée à la fabrication du sucre de l'Europe, XXXIII, 67. Lettre à M. Van-Mons, XXXVII, 223.

**ADET.** Traduction des expériences sur la végétation des plantes par M. Woodhouse, XLIII, 194. Traduction des expériences relatives à l'action de

- l'électricité galvanique sur la production de chaleur, par Davy, XLIV, 206. Extrait des expériences sur la chaleur et le froid produits par la condensation et raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103. Annonce du système de chimie de Thomson, 108. Traduction d'un mémoire sur l'usage du chalumeau, etc., 112. Extrait du traité des moyens de désinfecter l'air, etc., 286.
- ADMINISTRATEURS-généraux des poudres et salpêtres.**  
Observations sur le mode d'épreuve de la potasse, XLI, 113.
- ALIBERT.** Dissertation sur les fièvres pernicieuses ou ataxiques intermittentes, XXXIII, 164. Traité sur ces mêmes fièvres, XLI, 282. Nouveaux éléments de thérapeutique et de matière médicale, etc., extrait, LIII, 233. Observation sur une urine singulière, LV, 64.
- ALLEMANT.** Exposé de quelques expériences sur la décomposition de l'eau et la production d'acide muriatique par la pile électrique, LX, 322.
- ALYON.** Note sur la poudre de Tennant et Knox, LIII, 341. Note sur la yavana, LIV, 222.
- ANDREOSSY.** Description du lac Menzaleh, XXXIII, 95, 320. Mémoire sur la vallée des lacs de Natron et celle du fleuve sans eau, 330.
- ANSRYE et LECOUE.** Etablissement pour extraire le cuivre et l'étain des scories du métal des cloches, XLI, 167.
- ANSRYE et DARCEY.** Recherches sur la décomposition du muriate et du nitrate de baryte par la potasse et par la soude, etc., XLIX, 95.
- ANTOINE.** Expériences sur les truffes, XLVI, 216.

- ASSIER FERRICAT.** De l'usage de l'aréomètre universel, inventé en l'an onze, XLVIII, 330.
- ATKINS.** Essai sur les rapports entre les pesanteurs spécifiques, les forces et les valeurs des liqueurs spiritueuses, XLVIII, 5, 114.
- ARNIM.** Expériences sur les effets du fluide électro-galvanique sur les matières végétales et animales, XLI, 311.

## B.

- BACHELAY.** Description et analyse d'une pierre météorique, XLIII, 60, 61.
- BADOLIER.** Sur une nouvelle méthode de préparer l'acide acétique, XXXVII, 111, LIV, 145.
- BADUEL.** Discours prononcé à l'ouverture des cours de mathématiques, de physique et de chimie de la société d'anciens élèves de l'Ecole polytechnique, XXXV, 97.
- BARONIO.** Description d'une pile galvanique formée de seules matières végétales, LVII, 64.
- BARRIER.** Application du feu des poêles à la préparation de l'extrait d'opium par une longue digestion, XLV, 303.
- BARRUEL.** La physique réduite en tableaux, XXXII, 277. Mémoire sur l'élasticité, XXXIII, 100. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, XXXV, 195.
- BARRUEL jeune.** Invention d'un appareil pour faire le gaz oxide de carbone, LIII, 78.
- BARTHOLD.** Description et analyse de la pierre météorique d'Ensisheim, XLIII, 62, 64.

270 TABLE ALPHABÉTIQUE

- BARTHOLDI.** Sur un calcul urinaire de cochon, et sur l'amer jaune formé par les substances végétales, XXXII, 185. Sur les inflammations spontanées, XLVIII, 249. Sur l'acide gallique, LX, 157, 158, 160.
- BASSE.** Procédé pour obtenir l'éther muriatique léger, XL, 111.
- BAUNACH.** Observations sur le millepertuis, XLVI, 134.
- BAYEN.** Travail sur les eaux de Bagnères de Luchon, LVII, 20.
- BAYEN, PELLETIER, VAUQUELIN, CHAUSSIER et LELIEVRE.** Rapport fait à l'Institut national sur un lingot d'alliage, envoyé par la commission des finances., XXXIX, 251.
- BEAUPOIL.** Recherches médico-chimiques sur les vertus et les principes des cantharides, XLVIII, 29.
- BENNET.** Description d'un nouvel électromètre. Lettre à MM. Priestley et Blagden à ce sujet, XLII, 305.
- BERARD.** Mémoire sur une terre magnésienne, connue sous le nom de terre de Salinelle, XXXIX, 65.
- BERGMAN.** Extrait d'un mémoire de Klaproth sur l'acide sulfurique, LVIII, 122. Extrait d'un mémoire de Trommsdorff sur l'acide acétique, 192.
- BERNARD.** Nouvelle édition de l'Histoire Naturelle de Buffon mise en ordre d'après le plan tracé par lui-même, LII, 340.
- BERTHIER.** Analyse d'une chaux carbonatée de Pezey, LVIII, 87.



- BERTHOLLET.** Observations sur le natron , XXXIII , 343. Observations endiométriques , XXXIV , 73. Remarques sur le mémoire dans lequel Girtanner examine si l'azote est un corps simple ou composé , XXXV , 23. Recherches sur les lois de l'affinité , XXXVI , 302 ; XXXVII , 151 , 225 ; XXXVIII , 3 , 113. Observations sur l'action que le sulfate de fer exerce sur le gaz nitreux , XXXIX , 3. Extraits du Journal ou de la Bibliothèque britannique , XL , 166 ; XLI , 59 , 177 , 305 ; XLII , 33 , 153 , 276 ; XLIII , 97 , 213 , 324 ; XLIV , 40 , 217 , 314 ; XLV , 96 , 166 , 254 ; XLVI , 73 , 166 , 273 ; XLVII , 262. Note sur le mémoire de MM. Clément et Desormes , imprimé dans le n<sup>o</sup>. 125 des Annales , XLII , 282. Rapport sur un ouvrage de Chenevix relatif à la nomenclature chimique , XLIV , 316. Essai de statique chimique , XLVI , 288. Extrait du Traité théorique et pratique sur l'art d'appliquer les vernis , etc. , XLVIII , 84. Rapport à l'Institut sur les moyens de désinfecter l'air , 313. Rapport à l'Institut sur l'ouvrage de M. Schnaubert , XLLX , 5. Extrait des Recherches chimiques sur la végétation de Saussure , L , 225. Elémens de l'art de la teinture , avec une description du blanchiment par l'acide muriatique oxigéné , LII , 95 , 239. Extrait d'une lettre qui lui est adressée , sur les fabriques du pays de Galles , et sur le palladium , LIV , 196. Sur les moyens de conserver l'eau dans les voyages de long cours , et leur application à la conservation des vins , LVIII , 96.
- BERTHOLLET et DESCOSTILS.** Observations sur les propriétés tinctoriales du bhenné , XXXIII , 95.

272 TABLE ALPHABÉTIQUE

- BERTHOLLET et VAUQUELIN.** Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut sur un mémoire de M. Godon, intitulé *Observations pour servir à l'histoire du chrome*, LIII, 222. Rapport fait à l'Institut sur le mémoire de M. Descostils, concernant les mines de fer spathique, LVII, 51. Rapport sur des échantillons résultant d'expériences faites par M. Halle, adressées par lui à l'Institut national; sur les effets de la compression pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.
- BERTHOLLET fils.** Extrait de la Physique réduite en tableaux, XXXII, 277. Annonce des élémens de l'art de la teinture, etc., LII, 95.
- BERTRAND.** Du briquetage, LV, 282.
- BERZELIUS.** Sur l'acide sébacique de Thenard, LVIII, 99.
- BEYER.** Invention d'un paratonnerre isolé à volonté, LIV, 329.
- BIDAULT.** Lettre aux rédacteurs sur l'huile du cornouiller, XL, 107.
- BROT.** Recherches physiques sur cette question : quelle est l'influence de l'oxidation sur l'électricité développée par la colonne de Volta, XLVII, 3. Relation d'un voyage fait dans le département de l'Orne pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, 320. Note sur la formation de l'eau par la seule compression, avec des réflexions sur la nature de l'étincelle électrique, LIII, 321. Publication de la physique mécanique de Fischer, LX, 102.
- BIOT et F. CUVIER.** Sur quelques propriétés de l'appareil galvanique, XXXIX, 242.

BLAGDEN.

- BLAGDEN.** Lettre à M. Berthollet, LV, 84.
- BLAIR.** Prospectus d'un système complet de chirurgie médicale, XLII, 99.
- BOECKMANN.** Expériences galvaniques, XLI, 311.
- BONAPARTE.** Propositions faites à l'Institut d'Egypte, XXXIII, 85.
- BONFOS.** Observations sur les fumigations d'acide muriatique oxigéné, LVII, 184.
- BONVOISIN.** Précis de quelques expériences analytiques sur le seigle ergoté, XLVIII, 98.
- BORIE et POUJET.** Invention d'un nouveau pèse-liqueur, XXXVII, 29.
- BORY de SAINT-VINCENT.** Voyage dans les quatre principales îles de la mer d'Afrique, LIII, 91, 328.
- BOSSE.** Recette d'une encre indélébile, XXXII, 173.
- BOSTOCK.** Expériences et observations comparatives sur la cire d'*myrica*, la cire d'abeilles, le blanc de baleine, l'adipocire et la matière cristalline de calculs biliaires, XLVI, 76.
- BOUDET.** Essai sur la préparation de l'éther phosphorique, XL, 123. Lettre sur les eaux de Gaildorff en Allemagne, LX, 67.
- BOVILTON-LAGRANGE.** Extrait de deux rapports faits à la société d'émulation de Rouen, XXXI, 139. Extrait d'un mémoire sur l'élasticité, XXXIII, 100. Extrait d'une dissertation sur les fièvres pernicieuses, 164. Réflexions sur les réformes à faire dans les pharmacopées françaises, 232; XXXIV, 153. Plan d'une pharmacopée française, 153. Extrait

## 274 TABLE ALPHABÉTIQUE

d'un mémoire sur le *rhus radicans*, XXXV, 186. Extrait de l'essai sur l'art de la verrerie, 314. Deuxième extrait sur l'art de la verrerie, XXXVI, 71. Extrait des recherches sur les lois de l'affinité, 302. Extraits du système des connoissances chimiques etc., 316; XXXVII, 94, 322. Extrait de la description des travaux d'amalgamation et de fonderies des ateliers de Halsbruc, XXXVIII, 196. Manuel de chimie, XL, 92. Extrait de l'essai sur les moyens de perfectionner les arts économiques en France, 97. Extrait du traité élémentaire de physique de M. Libes, XL, 196. Extrait du cours de physique céleste, XLIV, 285. Extrait d'un mémoire de M. Simon sur des expériences galvaniques, XLV, 182. Manuel du pharmacien, 321. Examen chimique de la truffe lycoperdon, XLVI, 191. Analyse de l'ambre gris, XLVII, 68. Nouveau procédé pour préparer les muriates de baryte et de strontiane, 131. Traduction des recherches sur le palladium etc., 151. Extrait de la relation d'un voyage fait dans le département de l'Orne, pour constater la réalité d'un météore observé à Laigle, 320. Extrait du traité élémentaire de physique de M. Haüy, XLVIII, 218. Extrait des journaux allemands, XLIX, 55. Mémoire sur le lait et sur l'acide lactique, L, 272. Analyse de deux espèces d'agaric, LI, 75. Extrait d'un mémoire de M. Roard sur l'alunage et l'influence des divers états des laines en teinture, LIII, 184. Examen chimique de l'écorce de saulo blanc et de la racine de benoîte, comparées au quinquina et considérées sous le point de vue médical, LIV, 287. Examen de quelques substances dites astringentes

et amères, les plus usitées en médecine; moyen de les distinguer et de les classer d'après des caractères chimiques, LV, 32. Procédé pour la préparation du muriate de baryte, 54. Examen chimique et médical du gésier de volailles blanches comparé à la gélatine, suivi de l'exposé des caractères que présente cette dernière substance, lorsqu'elle est oxigénée, 225. Analyse de la glu, LVI, 24. Recherches sur le tannin et sur l'acide gallique, 172. Extrait du mémoire de M. Vogel sur la graisse etc., LVIII, 154. Extrait d'un mémoire de M. Laugier, sur un nouveau principe des pierres météoriques, 261. Extrait de l'analyse de l'eau minérale des fontaines de la Marequerie etc., 315. Extrait du mémoire de MM. Thonard et Roard, sur l'alun de Rome, comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58. Analyse d'une substance connue sous le nom de turquoise, 180. Faits pour servir à l'histoire de l'acide gallique, LX, 166.

**BOULLAY.** Observations sur l'existence du phosphore dans le sucre, XL, 204. Mémoire sur diverses altérations qu'éprouvent les muriates de mercure par l'action de différens corps, XLIV, 176.

**BOULLAY, CLUZEL et CROMET.** Rapport sur une production artificielle de camphre annoncée par M. Kind, LI, 270.

**BOULLAY et PLANCHE.** Rapport sur un nouveau procédé pour la préparation du muriate de baryte etc., par M. Resat, LV, 51.

**BOULAYE.** (La) Extrait du troisième volume des analyses de Klaproth, XLIV, 113, 225; XLV, 3.

276 TABLE ALPHABÉTIQUE

- BOURNON.** Description de diverses variétés de fer natif, XLIII, 253.
- BRAANCAMP** et **SIGURIRA-OLIVA.** Expériences chimiques sur le mercure, LIV, 117.
- BRECHTEL.** Traduction d'une note de Richter sur la quantité d'oxygène que prend le charbon etc, XLVII, 209.
- BRISTOL.** Lettre à sir W. Hamilton sur une chute de pierres météoriques, XLIII, 65.
- BRUCKMANN.** Description d'un ustensile des anciens Germains, XXXVIII, 323.
- BRUGNATELLI.** Description d'un alambic propre à obtenir en même tems de l'eau-de-vie et de l'alcool, XXXI, 123. Lettre à Fourcroy sur l'analyse des calculs urinaires de l'homme et du cochon, XXXII, 181. Mémoire sur l'ammoniaque de cobalt et sur un acide contenu dans l'oxide gris de ce métal, XXXIII, 113; XXXIV, 197. Mémoires contenus dans le 17<sup>me</sup> volume de ses annales de chimie, XXXIV, 187. Procédé pour obtenir l'oximuriate de plomb cristallisé, 195. Division des eaux minérales, 196. Sur la formation des éthers, 197. Procédé pour obtenir l'éther nitrique sans feu, XLVII, 207. Expériences galvaniques sur la composition de l'acide muriatique, LX, 113.
- BUCKHAL.** Observations sur le tartre émétique, XLIX, 68. Sur le muriate de mercure doux, 71.
- BUCHOLZ.** Notice sur ses ouvrages, XXXI, 17.
- BUCHOLZ.** (Chrétien Frédéric) Sur une résine élastique contenue dans l'opium, XXXIV, 133. Sur l'acide prussique des amandes amères, LI, 165. Expériences faites pour trouver le procédé le plus

- économique pour séparer le cuivre de l'argent, 174. Analyse d'un carbonate de fer, 176. Moyen économique et prompt pour préparer le carbonate de baryte, 177. Mémoire sur l'acide prussique, 180. Examen de différens procédés pour faire le départ du nickel et du cobalt, LV, 137. Expériences sur le procédé de M. Dizé pour décomposer le sulfure de baryte par l'oxide de manganèse, LVI, 86. Mémoire sur l'urane, 142. Analyse de l'*argilla saponiformis*, 150.
- BUNIVA et VAUQUELIN. Mémoire sur l'eau de l'arnios de femme et de vache, XXXIII, 269.
- BURKITT. Description de son appareil de distillation, XLII, 191.
- BUSCHAENDORF. Sur l'étamage d'étain et du zinc, LI, 66.

## C.

- CABALLE. Expériences sur une urine singulière remise par M. Alibert, LV, 64.
- CADET-GASSICOURT. Observation chimique communiquée à M. Fourcroy, XXXV, 200. Essai sur un nouvel électromètre, XXXVII, 68. Extrait du traité des fièvres pernicieuses, XLI, 282. Mémoire sur le gluten, 315. Sur la bière de quinquina, 330. Sur l'arbre cirier de la Louisiane et de la Pensylvanie, XLIV, 140. Analyse chimique de quelques alimens, XLV, 143. Conjectures sur la formation de la glace dans la caverne de la Grace-Dieu, 160. Notice sur le suc de papayer, XLIX, 250. Lettre aux rédacteurs des annales sur le suc de papayer, L, 319. Extrait des nouveaux élémens de thérapeutique et de matière médicale de M. Alibert, LIII,

280 TABLE ALPHABÉTIQUE

- nos ménages , XXXVIII , 291. Analyse des diverses soudes , XLIX , 279.
- CHAPTAL et BERTHOLLET. Rapport fait à la première classe de l'Institut sur un mémoire présenté par MM. Humboldt et Gay-Lussac sur les moyens eudiométriques etc., LIII , 239.
- CHAPTAL et MONGE. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut , sur la proposition de M. Six de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies par l'eau saturée de sel marin , LIV , 138.
- CHAPTAL et VAUQUELIN. Rapport du mémoire sur l'alun de MM. Desormes et Clément , LVII , 327.
- CHAPTAL , BERTHOLLET et VAUQUELIN. Rapport sur un mémoire de MM. Thenard et Roard , relatif à l'emploi comparé des aluns dans les arts , LX , 90.
- CHAUSSIER. Table synoptique de la névralgie , suivant la nomenclature méthodique de l'anatomie XXXIX , 332.
- CHENEVIX. Expériences entreprises dans le but de déterminer la quantité de soufre contenue dans l'acide sulfurique , XL , 166. Lettre au professeur Pictet sur la découverte du COLUMBIUM , XLI , 188. Lettre à M. Vauquelin sur le même objet , 194. Note sur un principe végétal particulier contenu dans le café , XLIII , 326. Lettre à M. Vauquelin sur la propriété magnétique du nickel et du cobalt , XLIV , 221. Sur une nomenclature chimique selon les principes de celle des chimistes français , 316. Analyse de quelques variétés d'arséniate



de cuivre , XLV , 44. Sur la nature des humeurs de l'œil , XLVI , 274 ; XLVIII , 74. Lettre à M. Vauquelin contenant l'annonce d'un nouveau métal , 333. Recherches sur la nature d'une substance métallique récemment vendue à Londres comme un nouveau métal nommé *Palladium* , XLVII , 151. Remarques sur un ouvrage intitulé matériaux pour servir de base à une chimie du dix-neuvième siècle , L , 173. Observations sur un mémoire du D. Weiss , imprimé dans la minéralogie de Haüy traduite en allemand , etc. , LII , 307. Observations sur l'alumine pure de Halle , LIV , 200. Note sur une opinion de M. Klaproth , 207.

CHEVREUIL. Examen chimique des os fossiles trouvés dans le département de Maine-et-Loire , LVII , 45.

CHIMISTES hollandais. Expériences sur le prétendu oxide gazeux carbonique ou le gaz carbonoux , XLIII , 112.

CHRISTOBAL , GARIGA et BUACH. Cours de chimie générale applicable aux arts , LIII , 115.

CIONI et PETRINI. Lettre à M. Pachiani , LVI , 269.

CLAVELIN. Sur les principes de la statique de l'air et du feu , appliqués à la construction des cheminées , XXXIII , 172.

CLÉMENT et DESORMES. *Voy.* Desormes et Clément.

CLOUET. Sur la combinaison du diamant avec le fer , XXXII , 208. Recherches sur la composition des émaux , XXXIV , 200. *Voy.* La Notice historique sur Clouet.

282 TABLE ALPHABÉTIQUE

- COLLARD et FRAVER.** Procédé pour préparer le jaune tiré de la gaude, XLVI, 74.
- CORDIER et BAUNIER.** Rapport fait à la conférence des mines sur les manganèses oxidés, susceptibles d'être employés dans les procédés des arts, XLI, 150.
- CORREA.** Note sur un chalumeau hydrostatique, LX, 81.
- COURREJOLLES.** Chimie optomatique, XXXI, 225.
- CRELL.** Extraits de ses annales de chimie, XXXIII, 283, XXXIV, 177, 270, XLIV, 26. Essai sur la décomposition de l'acide boracique, XXXV, 202. Additions à cet essai, 220. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, XXXVIII, 322.
- CRUICKSHANK.** Observations sur les différentes combinaisons de l'oxigène avec le carbone, en réponse à quelques-unes des objections de Priestley à la nouvelle chimie, XXXIX, 319. Observations additionnelles sur les hydrocarbonates et l'oxide gazeux de carbone, XLI, 61. Description d'un appareil galvano-électrique, 65.
- CURAUDAU.** Sur la nature et les nouvelles propriétés du radical prussique, XLVI, 148. Nouveau procédé pour fabriquer l'alun artificiellement et sans le secours de l'évaporation, 218. Sur les causes d'imperfection des fourneaux d'évaporation, et sur une nouvelle manière de les construire pour y brûler économiquement toute espèce de combustible, 279. Description d'une série de fourneaux connus sous le nom de galères, etc., XLVIII, 203. Observations pyrotechniques et leur application aux fourneaux d'évaporation, L, 134. Bf

flexions sur les propriétés particulières de l'alum de Rome, LI, 328.

## D.

- DABIT.** Mémoire sur l'éther, XXXIV, 289. Réflexions sur la différence des acides acéteux et acétique, XXXVIII, 66. Suite de l'essai contenant quelques recherches sur un nouvel état de l'acide sulfurique etc., XLIII, 101.
- DABIT et DUCOMMUN.** Notice chimique sur la présence des sels volatils dans l'eau de la pompe de l'Hôtel-Dieu de Nantes etc., LV, 87.
- DACLIN.** Traduction du mémoire de Thomson sur les oxides de plomb, LX, 131.
- DALÈSME et JUSTEL.** Expériences sur le poêle sans fumée, XXXIII, 192, 194.
- DALTON.** Essais par voie d'expérience sur la constitution des gaz mélangés etc., XLIV, 40, 217. Expériences et observations sur la chaleur et le froid produits par la condensation et la raréfaction mécanique de l'air, XLV, 103. Sur les fluides considérés comme conducteurs, 177 ; XLVI, 250. Eclaircissemens sur la nouvelle théorie de la constitution des gaz mélangés, 166.
- DARCET.** Faits sur la vinification, XXXVI, 48. Nouvelles tirées des journaux anglais, LIV, 218. Extrait du journal de chimie de Gehlen, 317. Note extraite du *Philosophical magazine*, LV, 172. Extrait d'une lettre de M. Pachiotti à M. Fabroni sur la composition de l'acide muriatique, LVI,

284 TABLE ALPHABÉTIQUE

111. Annonce de la troisième édition de la philosophie chimique, LX, 109.
- DARCET, DESMARETS et CHAPTAL. Rapport du mémoire de M. Felix sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce, XXXI, 214.
- DARNAUD. Sur le phosphate de plomb, LIV, 212.
- DARRACQ. Observations sur l'affinité que les terres exercent les unes sur les autres, XL, 52. Note sur les propriétés de l'acide oxalique, 68. Expériences concernant l'analyse et la synthèse des alcalis et des terres, annoncées par MM. Guyton et Desormes, 171. Sur une nouvelle combinaison reconnue dans le safran et que Brugnatelli a prise pour de l'acide cabaltique, XLI, 66. Observations sur les acides acéteux et acétique, 264.
- DARTIGUES. Remarques sur les observations faites par M. Payssé, sur la baryte et la strontienne; avec un nouveau moyen sûr et facile d'observer ces alcalis parfaitement purs, XL, 60. Sur la dévitrification du verre et les phénomènes qui arrivent pendant sa cristallisation, L, 325.
- DAUBUISSON. Mémoire sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170, 225. Lettre à M\*\*\* sur quelques objets de minéralogie, LVII, 275.
- DAVILLIERS, CONTÉ, MERIMÉE, MOLARD et DARCET. Rapport fait au conseil d'administration de la société d'encouragement, sur la poterie de terre blanche de MM. Mittenhoff et Mourot, LIV, 318.
- DAVY. Sur la silice qui existe dans l'épiderme de quelques végétaux, XXXI, 279; XXXII, 169. Sur les bois et les écorces qui contiennent du sa-

- min, XLI, 188. Recherches philosophiques et chimiques sur l'oxidé nitreux, et sa respiration, 305; XLII, 33, 276; XLIII, 97, 324; XLIV, 43, 218; XLV, 97, 169, 276. Description d'un nouvel eudiomètre, XLII, 301. Expériences sur le gaz hydrogène phosphoré, XLIV, 21. Détail de quelques expériences relatives à l'action de l'électricité galvanique sur la production de chaleur etc., 206. Observations sur les apparences produites par le choc de l'acier contre les corps durs, XLVI, 273. Remarques sur les différentes préparations de l'acide gallique, LII, 21. procédé d'analyses des minéraux qui tiennent des alcalis fixes, LV, 84. Moyen d'analyser à l'aide de l'acide boracique, les pierres qui contiennent de l'alcali fixe, LX, 294. Exposé de quelques expériences analytiques sur une production minérale du Devonshire, composée principalement d'alumine et d'eau, 297.
- DEGERANDO.** Compte rendu des travaux du conseil d'administration de la société d'encouragement, pour l'industrie nationale, XLI, 214.
- DEJEAN.** Mémoire sur la manière d'extraire et de préparer la tourbe dans les provinces de Hollande et d'Utrecht etc., XXXIV, 225.
- DELATRE.** Sur la force des acides du commerce, XXXIX, 309.
- DELAVILLE.** Observations sur les sèves d'asperges, XLI, 298. Lettre à M. Vauquelin sur l'oxidation des métaux et principalement sur celle du plomb, LVIII, 92.
- DELUC.** Introduction à la physique, terrestre par les

286 TABLE ALPHABÉTIQUE

fluides expansibles. Extraits, XLVIII, 138, 273; XLIX, 84, 113, 225. Réponses aux extraits de l'introduction à la physique terrestre etc., insérés dans les précédens numéros, XLIX, 306; LII, 166, 268; LIII, 5; LIV, 156, 225.

**DELUNEL.** Observations sur le discours de M. Thenard intitulé : de la nécessité de réunir la pratique à la théorie de la chimie, pour en faire d'utiles applications aux arts, XXXV, 76. Sur l'eau distillée de quelques plantes inodores, XXXVIII, 300.

**DEMANGEON.** Traduction de l'examen de différens procédés pour faire le départ du nickel et du cobalt, LV, 137. Traduction des nouvelles observations sur la nature du tannin, par Trommsdorff, 191, 242. Traduction des expériences de Bucholz sur le procédé de M. Dizé pour décomposer le sulfure de baryte par l'oxide de manganèse, LVI, 86.

**DEROSNE.** Mémoire sur l'opium, XLV, 257.

**DESCHAMPS.** Sur les extraits des végétaux, XLIII, 36. Procédé pour extraire le sel à base de chaux que contient le quinquina jaune, XLVIII, 65.

**DESCOSTILS.** Sur les procédés suivis à St.-Domingue et en Egypte pour la fabrication de l'indigo, XXXIII, 87. Notice sur la cause des couleurs différentes qu'affectent certains sels de platine, XLVIII, 153. Analyse de l'obsidienne du Mexique envoyée par Humboldt, LIII, 260. Analyse de l'étain en grains du Guanaxato au Mexique, envoyé par Humboldt, 266. Analyse de la mine brune de plomb de Zimapan au Mexique, envoyée par ce même physicien, dans laquelle M. Del Rio dit avoir découvert un

nouveau métal , 268. Mémoire sur les mines de fer spathique , LVII , 51. Examen chimique d'une mine de fer spathique envoyée à M. Guyton par Bergman , LVIII , 149.

**DESCROIZILLES**, séné. Lettre aux auteurs des Annales de chimie, XLI, 302. Observation contradictoire de celle de Van-Marum, sur la quantité d'eau nécessaire à l'extinction des incendies etc., LI, 27. Notices pyronomiques, sur la facilité avec laquelle malgré leur violence apparente on peut éteindre les incendies de bois recouvert de goudron; sur une inflammation spontanée; sur l'utilité des petites pompes portatives, et sur celle des seaux constamment pleins d'eau, dans les magasins, ateliers et usines comme moyens préservatifs des incendies, LIV, 104. Notices sur les eaux distillées des plantes inodores; sur la distillation de l'eau destinée à des expériences chimiques, et sur les alambics, LVII, 175. Notices sur l'aréométrie, et spécialement sur un nouvel instrument nommé aréométritype, au moyen duquel il est facile de donner à tous les degrés des pèse-liqueurs un rapport constant avec la pesanteur spécifique, LVIII, 237. Sur le blanchiment par la lessive berthollienne, 324. Notices sur les alcalis du commerce etc., LX, 17.

**DESCOENNETES**. Communication des observations de M. Bonafos sur les fumigations d'acide muriatique oxigéné, LVII, 184. Résultats avantageux obtenus par les fumigations d'acide muriatique oxigéné, dans l'hôpital militaire de Paris, 187.

**DESHAYES**. Extrait d'une lettre sur le *myrica pensylvanica*, XLIV, 153.

286 TABLE ALPHABÉTIQUE

DESPRÉS, BOURIAT et BOULLAY. Rapport sur un Mémoire de M. Dubuc aîné, XLVI, 18.

DESORMES. Expériences et observations sur les phénomènes physiques et chimiques que présente l'appareil électrique de Volta, XXXVII, 284.

DESORMES et CLÉMENT. Découverte d'un gaz nouveau, XXXVIII, 287. Sur la réduction de l'oxide blanc de zinc par le charbon, et sur le gaz oxide de carbone qui s'en dégage, XXXIX, 26. Expériences sur le charbon, XLII, 121. Sur l'eau contenue dans les gaz et sur quelques sels barytiques, XLIII, 284. Mémoire sur l'outremer, LVII, 317. Mémoire sur l'alun, 327. Théorie de la fabrication de l'acide sulfurique, LIX, 329.

DESORMES et HACHETTE. Mémoire pour servir à l'histoire de cette partie de l'électricité qu'on nomme *galvanisme*, XLIV, 267. Du doubleur d'électricité, XLIX, 45.

DESSERES. Sur la présence du malate de chaux dans plusieurs espèces de joubarbe, XXXV, 153.

DEYZEUX. Rapport fait à l'Institut sur des notes relatives au nickel présentées par M. Leblanc, XXXI, 274. Observations sur les emplâtres et sur leur préparation, XXXIII, 50. Extrait des élémens de pharmacie de Carbonell, XXXIV, 41. Extrait du rapport fait à l'Institut par la commission chargée de répéter les expériences de M. Achard sur le sucre de betterave, XXXV, 134. Extrait de l'ouvrage de M. Lampadius sur les moyens d'extraire le sucre de la betterave ou poirée blanche, XXXVIII, 76. Note sur les eaux

surca



sures des amidonniers, 264. Extrait du *Traité des moyens de désinfecter l'air*, etc. Lettre sur la découverte d'une matière gommeuse contenue dans *l'hyacinthus non scriptus*, XXXIX, 105. Extrait du manuel d'un cours de chimie, XL, 92. Extrait des nouvelles expériences sur les contre-poisons de l'arsenic, XLII, 159. Extrait de l'essai sur l'empoisonnement par l'acide nitrique, XLIV, 3. Extrait du *Mémoire sur les ouvrages de terres cuites*, etc., de M. Fourmy, 230. Extrait du manuel du pharmacien, XLV, 321. Extrait du code pharmaceutique à l'usage des hospices civils, XLVII, 269. Extrait des recherches médico-chimiques sur les cantharides, par M. Beaupoil, XLVIII, 29. Extrait du dictionnaire de chimie de M. Cadet, XLIX, 257. Annonce de l'examen chimique de l'ouvrage de M. Tessier, publié sous le titre d'Essai sur la théorie des trois éléments, etc., LII, 110, 222. Description d'un nouvel appareil pour faire le gaz oxide de carbone, LIII, 76. Notice sur Beaumé, LV, 105. Annonce du *Traité des moyens de désinfecter l'air*, par M. Guyton, LVI, 103. Extrait de l'ouvrage de M. Jadelot sur l'art d'employer les médicaments, etc., 107. Annonce de la philosophie chimique de Fourcroy, 217. Observations sur les eaux distillées des plantes inodores, 316. Extrait du supplément au traité de l'étagage de Proust, LVII, 73. Article communiqué sur la pharmacopée batave, 97. Note sur le mémoire de M. Descroizilles sur les eaux distillées des plantes inodores, 188. Procédé pour obtenir l'acide gallique, LX,

290 TABLE ALPHABÉTIQUE

161, 168. Annonce du code pharmaceutique de M. Parmentier, LX, 331.

DIBARRART. Traduction des expériences sur l'urine, par Proust, XXXVI, 258. Traduction des expériences sur le platine, XXXVIII, 146, 225. Traduction des recherches sur l'étamage du cuivre, etc., de Proust, LI, 44, 117, 237.

DISPAN. Expériences sur le gaz oxide d'azote, LVI, 243. Essai sur la vinification, 279. Observations sur la prétendue attraction de surface entre l'huile et l'eau, LVII, 14. Observations sur la congélation de l'eau, 68. Lettre aux rédacteurs, sur un aréomètre propre à juger de la bonté du moût du raisin, LVIII, 311.

DOLOMIEU. Sur les causes qui ont opéré la destruction des monumens d'Alexandrie, XXXIII, 89.

DEUCET. Proposition d'une nouvelle vaiselle, LI, 80.

DRAPARNAUD. Sur les mouvemens que certains fluides reçoivent par le contact d'autres fluides, XLVII, 303.

DRAPPIER. Résultats des analyses de deux espèces d'obsidiennes envoyées par Humboldt, LIII, 264. Analyse de la mine de fer décrite par plusieurs minéralogistes, sous les dénominations de mine de fer spathique, mine blanche de fer, etc., LVI, 309.

DRUZZI. Méthode de préparer une liqueur anti-incendiaire, XLVIII, 191.

DUBUC. Note sur l'opium et sur sa composition, suivie de divers procédés pour l'obtenir du pavot

- blanc, XXXVIII, 18. Mémoire sur différens points de pharmacie, XLVI, 18. Mémoire sur l'acide acétique, LIV, 145. Analyse de l'eau minérale des fontaines de la Marequisie, situées à l'est de la ville de Rouen, LVIII, 315.
- DUBURQUA. Lettre aux auteurs des annales, XXXIX, 110. Expériences sur la décoloration des liqueurs végétales par le charbon, XLIII, 86.
- DUFOUR. Note sur le procédé nouveau du docteur Carbonell pour obtenir une couleur de pierre, etc., XLVII, 127. Expériences et observations sur la composition chimique des fleurs de carthame, XLVIII, 283.
- DUMAS. Principes de physiologie, ou introduction à la science expérimentale, philosophique et médicale de l'homme vivant, XXXVIII, 215.
- DUMOTIEZ. Fabrication des appareils permanens de désinfection de M. Guyton-Morveau, LII, 347.
- DUPUYTREN et THENARD. Mémoire sur le diabète sucré, LIX, 41.

## E.

- EDELCRANTZ. Moyen pour remédier à quelques inconvéniens résultant de l'inégalité du feu dans les distillations en grand, XLV, 297.
- EINHOF. Mémoire sur la végétation, LV, 309.
- EKEBERG. Mémoire sur le phosphate de chaux, XXXII, 230. Analyse de la gadolinite, XXXVI, 145, 146. Sur quelques propriétés de l'yttria, comparées à celles de la glucine etc., XLIII, 276.

292 TABLE ALPHABÉTIQUE

Examen d'un fossile cristallisé en octaèdre, trouvé à Fahlun en Suède, LVIII, 100, 298.

ENGLEFIELD. Lettre au docteur Thomas Young, XLVI, 73.

ERMAN, BOURGUET, GRAPPENGISSER, ARLEWIG et TWAST. Expériences galvaniques, XLI, 313.

F.

FABRONI. Sur les fermentations vineuse, putride, acéteuse et sur l'éthérification, XXXI, 299. Lettre à l'Institut sur la décomposition de l'acide muriatique opérée par M. Pachiani, LIV, 332.

FACQUEZ. Extrait du mémoire de M. Henry contenant une série d'expériences pour la décomposition de l'acide muriatique, XLIII, 306. Extrait des Annales de chimie de Crell, XLIV, 26.

FELIX. Extrait d'un mémoire sur la teinture et le commerce du coton filé rouge de la Grèce, XXXI, 195.

FIEDLER. Nouveau procédé pour préparer l'acide gallique, LXIX, 67.

FISCHER. Traité de physique mécanique, LX, 102.

FLEURY. Sur les bons effets des fumigations d'acide muriatique oxigéné, XLVI, 118.

FONTANA. (Félix) Mort de cet auteur; notice de ses ouvrages, LIV, 224.

FOURCROY. Extrait d'un mémoire sur l'histoire naturelle, chimique et médicale de l'urine, XXXI, 48. Notice d'un ouvrage ayant pour titre *Chimie optomatique*, 225. Notice d'un mémoire de Fabroni, sur les fermentations vineuse, putride, acéteuse,

et sur l'éthérification , 299. Nouvelles de chimie , extraites de la correspondance de plusieurs savans étrangers, et de l'état de cette science en France , XXXII , 175. Rapport sur les eaux minérales artificielles fabriquées à Paris dans le nouvel établissement de M. Paul , XXXIII , 125. Système des connoissances chimiques , etc , XXXVI , 318; XXXVII , 94, 322. Notes sur les observations de Proust sur le système des connoissances chimiques , XLII , 226. Remarques sur le mémoire des chimistes hollandais relatif au gaz oxide de carbone , XLIII , 132. Sur un nouveau minéral de l'Île de France , reconnu pour un véritable phosphate de fer pur et cristallisé , L , 200. Extrait du manuel du galvanisme de M. Izara , 287. Sur l'alumine de Saxe , LII , 30. Philosophie chimique , ou vérités fondamentales de la chimie moderne , etc. , LVI , 217.

**FOURCROY et VAUQUELIN.** Premier mémoire pour servir à l'histoire naturelle , chimique et médicale de l'urine , etc. , XXXI , 48. Second mémoire pour servir à l'histoire naturelle , etc. , de l'urine humaine , XXXII , 80 , 113. Sur l'analyse de l'urine humaine , 211. Sur l'analyse des calculs urinaires humains , 213. Notes et réflexions sur l'éther préparé à la manière de M. Dabit , XXXIV , 318. Sur l'identité des acides pyromuqueux , pyrotartareux et pyroligneux , et sur la nécessité de ne les plus regarder comme des acides particuliers , XXXV , 161. Sur la présence d'un nouveau sel phosphorique terreux dans les os des animaux , et sur l'analyse de ces organes en général , XLVII , 244. Extrait d'un mémoire sur le platine , XLVIII , 177. Expériences sur le platine brut ,

sur l'existence de plusieurs métaux, et d'une espèce nouvelle de métal dans cette mine, XLIX, 186. Seconde série d'expériences sur le nouveau métal contenu dans le platine brut, XLIX, 219. Second mémoire sur le platine brut, ou première suite de recherches sur le nouveau métal contenu dans le platine brut, L, 5. Expériences sur une liqueur qui se trouvoit renfermée dans le caoutchouc du *castilloya elastica* du Mexique, rapportées par MM. Humboldt et Bonpland, LV, 296. Sur la découverte d'une nouvelle matière inflammable et détonante, formée par l'action de l'acide nitrique sur l'indigo et les matières animales, 303. Mémoire sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LVI, 37. Mémoire sur le guano, ou engrais naturel des îlots de la mer du Sud, près des côtes du Pérou, LVI, 258. Expériences faites sur l'ivoire frais, sur l'ivoire fossile et sur l'émail des dents, pour rechercher si ces substances contiennent de l'acide fluorique, LVII, 37.

FOURCROY, VAUQUELIN et THENARD. Expériences galvaniques, XXXIX, 103.

FOURIER. Sur l'aqueduc qui porte les eaux du Nil au château du Caire, XXXIII, 93.

FOURMY. Mémoire sur les ouvrages de terre cuite, et particulièrement sur les poteries, XLIV, 250. Observations sur un mémoire de M. Froust contenant l'apologie du plomb considéré comme base des vernis de poterie, LIII, 230.

FRACOSO. Description abrégée de tous les travaux, tant d'amalgamation que des fonderies qui sont

actuellement en usage dans les ateliers de Halsbruc, XXXVIII, 196.

FRIEDLANDER. Extrait de journal de physique de Gilbert, XLI, 106, 311.

FUCHS. Sur la transmission des gaz par les vaisseaux de terre, XXXI, 175.

## G.

GADOLIN. Introduction à la chimie, XXXIV, 111.

GALLITZIN. Recueil de noms par ordre alphabétique, appropriés en minéralogie, aux terres et aux pierres, etc., XLVII, 93.

GARAYE (L<sup>A</sup>). Procédé pour préparer les extraits, XLIII, 42, 43.

GARICA. Lettre aux rédacteurs des Annales, XLVIII, 104.

GAUTHEROT. Mémoire sur le galvanisme, XXXIX, 203.

GAZERAN. Observations sur le traitement des mines de fer avec la houille, XXXI, 13. Sur la constitution des aciers, et particulièrement sur l'acier obtenu directement des fontes de fer appelé *acier naturel*, XXXVI, 61. Mémoire sur la fabrication des boules pyrométriques de Wedgwood, 100.

GAY-LUSSAC. Recherches sur la dilatation des gaz et des vapeurs, XLIII, 137. Note sur la précipitation mutuelle des oxides métalliques, XLIX, 21. Relation de son voyage aérostatique, LII, 75. Lettre à M. Berthollet sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales et sur la pierre aluminieuse de la Tolfa, LV, 258.

296 TABLE ALPHABÉTIQUE.

- GEHLEN.** Nouvelles chimiques extraites d'une lettre à M. Guyton, LVII, 94. Sur l'acide acétique et son éther, 94, 95. Lettre à M. Vogel sur les acides formique et pyrotartareux, etc., LX, 78.
- GEFFROY.** Manuel de médecine pratique, XXXVI, 221.
- GROFFROY ST.-HILAIRE.** Note critique sur l'espèce de singe appelé *cynocephale*, XXXIII, 91.
- GERBOIN.** Expériences galvaniques, XLI, 196.
- GERMAIN.** Traduction d'un Mémoire sur la manière de retirer l'eau-de-vie des pommes de terre, LVI, 207.
- GILBERT.** Extraits de son journal de physique, XLI, 106, 311. Sur les étincelles de la batterie de Volta, 312.
- GILPIN.** Tables des pesanteurs spécifiques des liqueurs spiritueuses, etc., XLVIII, 120.
- GIOBERT.** Sur la soie, XLVII, 206.
- GROVINO.** Observations électrico-atmosphériques et barométriques comparées, XLVIII, 189.
- GIRARD.** Appareils à la manière de Woulf et sans luts, XXXII, 283.
- GIRTANNER.** Lettre à M. Van-Mons, sur l'analyse de l'azote, XXXIII, 229. Mémoire dans lequel on examine si l'azote est un corps simple ou composé, XXXIV, 3. Lettre à M. Van-Mons, sur l'efficacité des substances oxidantes, et particulièrement de l'oxide d'arsenic dans quelques maladies, 306. Sur la volatilisation du cristal de roche, 309. Mort de ce chimiste, 331.



- OMELIN.** Expériences sur le chrome et le tellure ,  
XXXIV , 275, 276. Description de la marckanite ,  
XXXVIII , 325. Analyse du béril de Sibérie ,  
XL , 109, XLIV , 27.
- GODON.** Observations pour servir à l'histoire du  
chrome , LIII , 222.
- GORSE.** Lettre à M. Monge , sur un phénomène  
d'optique appelé *mirage* , XXXIX , 211.
- GRAFFENAUER.** Traité sur le camphre , considéré  
dans ses rapports avec l'histoire naturelle , la phy-  
sique , la chimie et la médecine , XLIX , 328.  
Essai d'une minéralogie des départemens du Haut  
et Bas-Rhin , etc. , etc. , LV , 328.
- GREGOR.** Examen chimique d'un fossile du comté  
de Cornouaille , LX , 307.
- GRÉN.** Sur son journal , XXXI , 15.
- GRILLE.** Note sur l'oxigène considéré comme mé-  
dicament , XXXIII , 74.
- GROTHUSS.** Mémoire sur la décomposition de l'eau  
et des corps qu'elle tient en dissolution , à l'aide  
de l'électricité galvanique , LVIII , 54.
- GRUBBENS.** Manière de préparer la soie de la Chine ,  
L , 66.
- GVIART, fils.** Mémoire sur les moyens de perfec-  
tionner la méthode de Tournefort , XLV , 149.  
Extrait du voyage dans les quatre îles de la mer  
d'Afrique , LIII , 91 , 328.
- GUYTON.** Extrait du procès-verbal des expériences  
faites à l'Ecole polytechnique sur la combustion  
du diamant , XXXI , 72. Sur les affinités que les  
terres exercent les unes sur les autres , soit par

298 TABLE ALPHABÉTIQUE

la voie sèche, soit par la voie humide, 245. Extrait d'observations sur l'existence de la silice dans l'épiderme de quelques roseaux, 279. Procès-verbal de la conversion du fer doux en acier par le diamant, 328. Observations sur le passage du diamant à l'état de charbon ou d'oxide noir de carbone, XXXII, 62. Rapport des nouveaux poids de France avec les poids dont se servent les chimistes allemands, 225. Rapport sur le mémoire de Thenard concernant les différens états de l'oxide d'antimoine, et ses combinaisons avec l'hydrogène sulfuré, 257. Nouvelles de chimie extraites de sa correspondance, 328. Sur la nature du lapis-lazuli, XXXIV, 54. Note sur un article sur l'adhésion, 199. Sur les mortiers, la chaux maigre, le béton et la pouzzolané, XXXVII, 253. Rapport fait à l'Institut sur la lampe de MM. Carcel et Carreau, XXXVIII, 155. Extrait des observations de M. Woodhouse sur quelques objections de Priestley contre le système anti-phlogistique, 272. Sur la combustion à froid du gaz oxide de carbone, XXXIX, 18. Traité des moyens de désinfecter l'air, de prévenir les contagions et d'en arrêter les progrès, 74. Description d'un poêle sur les principes de la cheminée suédoise, avec bouche de chaleur, XLI, 79. Rapport fait à l'Institut sur un instrument destiné à indiquer les titres des pièces d'or, XLII, 23. Description de l'appareil de distillation de M. Burkitt, 191. Extrait du journal de Nicholson, 191, 195, XLIV, 21. Extrait du XV<sup>e</sup>. volume du répertoire des arts et manufactures, 301. Sur quelques phénomènes que présentent les essais d'alliage du fer avec l'argent et le plomb, XLIII, 47. Sur la vraie

nature des précipités formés par les prussiates dans les dissolutions acides de baryte et les affinités de l'acide prussique, 185. Sur le rouge à polir, 331. Examen des changemens proposés par le docteur Mitchill dans le plan et la nomenclature des chimistes français, XLIV, 305. Traité des moyens de désinfecter l'air, de prévenir la contagion et d'en arrêter les progrès, 286; LVI, 203. Observations sur l'usage efficace des fumigations acides, extraites de sa correspondance, XLVI, 113. Description d'un pyromètre de platine 276. Examen d'un carbonate de magnésie natif, XLVII, 85. Extrait du recueil de noms par ordre alphabétique appropriés en minéralogie, etc., 93. Extraits de la bibliothèque italienne, 203, XLVIII, 98, 186. Le vérificateur, ou instrument mis à la portée de tout le monde pour juger les faux louis d'or, XLVII, 291. Sur l'alliage de l'or avec le platine, 300. Extrait de l'ouvrage de M. Winterl sur une nouvelle chimie, 312. Extrait des observations de Chenevix sur la nature des humeurs de l'œil, XLVIII, 74. Extrait du mémoire de M. Mojon sur le sulfate de magnésie de la Guardia, 79. Examen d'un moyen proposé pour rendre l'eau de la mer propre au blanchissage du linge, sans le secours du savon, 108. Extraits de sa correspondance sur les propriétés anti-contagieuses des acides minéraux en vapeurs et en gaz, LI, 311. Extrait du cours de chimie générale appliquée aux arts, de MM. Christobal, etc., LIII, 115. Rapport sur une tête sculptée de silex pyromaque, avec couverture de calcédoine, LVIII, 75. Sur la pierre filtrante, et sur la manière de déterminer

300 TABLE ALPHABÉTIQUE

la pesanteur spécifique des corps à grands pores,  
LX, 121.

GUYTON et BERTHOLLET. Rapport fait à la première  
Classe de l'Institut sur les cheminées dites *calo-  
rifères* salubres, présentées par M. Olivier, LV,  
5.

GUYTON et CHAPTAL. Rapport sur la question de  
savoir si les manufactures qui exhalent une odeur  
désagréable peuvent être nuisibles à la santé,  
LIV, 86.

GUYTON et DUVERNOIS. Expériences sur la dilata-  
tion des gaz, XLIII, 152, 154, 156.

GUYTON, DRYEUX, VAUQUELIN et SAGE. Rapport  
à l'Institut, sur l'établissement formé par MM.  
Anfrye et Lecour, pour extraire le cuivre et  
l'étain des scories du métal de cloche, XLI, 167.

GUYTON et VAUQUELIN. Rapport à l'Institut sur un  
mémoire de M. Thenard, ayant pour titre : Ob-  
servations sur la combinaison de l'acide tartareux  
avec les bases salifiables, etc., XXXVIII, 30.

H.

HACHETTE. Traduction des expériences de Dalton  
sur les fluides, considérés comme conducteurs,  
XLV, 177.

HANEMANN. Découverte d'un nouvel alcali,  
XXXVI, 215.

HALLE. Expériences sur les effets de la compression  
pour modifier l'action de la chaleur, LIX, 170.

HALLÉ et JUMÉLIN. Rapport sur l'ouvrage de M.

**Clavelin**, concernant les principes de la statique de l'air et du feu, appliqués à la construction des cheminées, XXXIII, 172.

**HALMA**. Traduction des expériences sur la mine de plomb rouge de Sibérie, XXXII, 67. Traduction d'un mémoire sur le phosphate de chaux, 230.

**HAPEL LACHENAY**. Sur divers travaux chimiques, relatifs aux productions des colonies françaises d'Amérique, XXXII, 187. Lettre à M. Fourcroy, XXXIV, 90. Nouveau procédé pour le terrage du sucre, XL, 73.

**HARN JUN (Robert)**. Mémoire sur l'usage du chalumeau et les moyens de l'alimenter d'air, XLV, 112. Addition à ce mémoire, LX, 81.

**HATCHETT**. Découverte d'un nouveau métal nommé colombium, XLI, 188, 194, XLII, 153. Description et analyse de ce minéral, XLIV, 159. Sur les variétés de la résine élastique fossile, XLV, 31 et suiv. De l'emploi du prussiate de cuivre comme couleur dans la peinture, XLVI, 168. Expériences et observations sur l'or et sur ses différens alliages, etc.; annonce de la traduction de cet ouvrage, L, 113. Sur les parties constituantes du tannin, LV, 84. Mémoire sur une substance tannante artificielle, LVII, 113. Expériences et observations nouvelles sur une substance artificielle qui a les principales propriétés caractéristiques du tannin, 211, 225, LX, 5. Expériences sur le camphre, *ibid.*

**HASSENFRATZ**. Sur la manière de déterminer l'humidité et la sécheresse de l'air, XXXI, 125. Extrait d'un rapport sur les moyens employés

302 TABLE ALPHABÉTIQUE

pour retirer l'aptinsoine de ses mines, 154. Sur les anomalies apparentes dans les densités des différentes proportions d'eau et de sel à l'état solide, et sur quelques phénomènes de la chaux vive, de l'alun et du nitre, 284. Sur les alcogrades, XXXIII, 3. Lettre à M. Schmidt sur quelques points d'hydrostatique, XXXIX, 177. Cours de physique céleste, ou leçons sur l'exposition du système du monde, XLIV, 285. Lettre à M. Werner sur la théorie des filons, XLIX, 129. Observations sur la cause qui augmente l'intensité du son dans les porte-voix, L, 297. Lettre à M. Gillet-Laumont, 312. Lettre au même sur un voyage dans les Alpes, LII, 143. Mémoire sur la propagation du son, LIII, 64.

HAUCH. Expériences sur le gaz extrait de l'eau bouillie, XXXII, 198, XXXIV, 17, 18.

HAUFFMANN. Sur une couleur à marquer aux chefs des toiles de coton ou de lin écruës, qui puisse résister aux opérations du blanchiment, etc., LIII, 208.

HAUSSMANN (Jean-Michel). Observations sur le garançage, suivies d'un procédé simple et constant pour obtenir de la plus grande beauté et solidité la couleur connue sous la dénomination de rouge du Levant ou d'Andrinople, XLI, 124. Additions à ce mémoire sur le garançage, etc., XLVIII, 233. Lettre à M. Berthollet sur divers objets de chimie, LVI, 5. Autre lettre à M. Berthollet sur plusieurs points de chimie, LVIII, 187. Sur le pourpre violet et les différentes nuances qu'on peut en faire dériver, LX, 288.

**HAUY**, Traité élémentaire de physique, XLVIII, 218.

**HECTH**. Lettre à M. Vanquelin, XXXVII, 112.

**HELLOT** et **GEOFFROY**. Examen d'un alliage de zinc et d'étain, LI, 50, 51.

**HENRY** (William). Sur la décomposition du prussiate de potasse par la baryte, XLIII, 187 et suiv. Série d'expériences entreprises pour la décomposition de l'acide muriatique, 306.

**HENRY**. Expériences comparatives sur la clarification des vins rouges et des vins blancs, LII, 199. Observations sur la propriété émétique de la partie ligneuse de l'ipécaouanha gris, et analyse de cette racine, LVII, 28. Observations sur les deux préparations d'éther acétique, LVIII, 192.

**HENRY** et **VALLÉE**. Observations sur la préparation de l'éther sulfurique, et examen de l'huile connue sous le nom d'huile éthérée, d'huile douce du vin, LV, 70.

**HERNSTADT**. Sur l'emploi de quelques plantes astringentes pour le tannage, LIV, 219. Expériences et observations sur le blanchissage de la toile et les produits du lin, LV, 113.

**HERSCHEL**. Sur la nature double et la température des rayons de la lumière, XLIV, 29.

**HJELM**. Sur l'art de durcir le cuivre, XXXIV, 28.

**HILDEBRANDT**. Sur la précipitation par les alcalis, XXXI, 175. Expériences et opinions chimiques sur le sang, l'assimilation et la chaleur animale, [ XXXIII, 286, XXXIV, 185, 272. Sur la formation du sulfate de soude par le muriate de cet

- alcali et le sulfate natif de chaux , 275. Sur les moyens de donner au cuir à semelle de Russie une qualité supérieure à celui d'Angleterre , 278. Encyclopédie de la chimie générale , XXXVI , 219. Sur la solubilité du cuivre dans l'ammoniaque , XL , 109 , XLIV , 37.
- HISINGER.** Lettre à M. Vauquelin sur l'analyse d'une pierre de l'espèce du pléonaste ; d'un oxide de manganèse rose silicifère , etc. , LVIII , 97.
- HISINGER et BERZELIUS.** Nouveau métal trouvé dans une substance minérale de Bastnas en Suède , appelée tungstein , L , 245. Expériences galvaniques , LI , 167. Description minéralogique et analyse chimique d'une pierre appelée *pyrophyssalithe* , LVIII , 114.
- HOPF (Thomas-Charles).** Expériences et observations sur la contraction de l'eau par la chaleur à de basses températures , LIII , 272.
- HOWARD.** Expériences et observations sur quelques substances pierreuses qu'on a dit , à différentes époques , être tombées sur la terre , et remarques sur différentes espèces de fers natifs , XLIII , 56 , 225. Procédés pour obtenir le mercure fulminant , XXXVIII , 322.
- HUMBOLDT.** Lettre à M. Fourcroy sur plusieurs objets d'histoire naturelle et de chimie , XXXV , 102. Lettres datées de Quito , XLIII , 216. Analyses de plusieurs substances minérales envoyées par ce physicien , LIII , 260. Sur le guano , LVI , 259.
- HUMBOLDT et GAY-LUSSAC.** Expériences sur les moyens eudiométriques



- radiométriques et sur la proportion des principes constituans de l'atmosphère, LIII, 239, 240. Expériences sur la torpille, LVI, 15.
- HUME. Note sur l'acide phosphorique et sur le phosphore, LV, 172.
- HUTTON. Théorie géologique, LIX, 173.

## I.

- IZARN. Lithologie atmosphérique. Extrait, XLVIII, 225. Manuel du galvanisme, extrait, LI, 287.

## J.

- JADELOT. De l'art d'employer les médicamens, ou du choix des préparations et de la rédaction des formules dans le traitement des maladies, LVI, 107.
- JORDAN de Clausthal. Analyse du caoutchouc fossile d'Angleterre, XL, III.
- JOSE. Lettre aux rédacteurs des Annales de chimie, XXXV, 74. Notice sur les travaux de Laborie, 84.
- JOSE de Rennes. Mémoire contenant l'examen physique et chimique des dents, XLIII, 3.
- JUCH. Sur l'existence de l'acide gallique dans la gomme arabique, XXXII, 319.
- JULIA. Mémoire sur la culture de la soude dans le Languedoc, suivi de quelques observations sur la terre qui la produit, XLIX, 267. Nouveau procédé pour teindre le coton rouge en amarante, L, 147. Analyse des eaux minérales de Rennes. département de l'Aude, LVI, 119. Description d'un nouvel appareil pour la distillation du vin, LVIII, 291.

306 TABLE ALPHABÉTIQUE

**JULIO.** Sur les effets du fluide galvanique appliqué à différentes plantes , XLVII , 205. Précis de quelques expériences sur les effets meurtriers du phosphore pris intérieurement , 207.

**JULIO , GIOBERT , VASSALI-EANDI et ROSSI.** Bibliothèque italienne, outableau des progrès des sciences et des arts en Italie , XLVII , 203.

K.

**KARSTEN.** Description du sulfate de baryte brun fibreux , XLV , 23. Traduction en allemand de la minéralogie de Haüy , LII , 307.

**KEMERLIN.** Sur un alliage de zinc et d'étain , LI , 50.

**KENRDY.** Analyses chimiques de plusieurs espèces de pierres qui tiennent de la soude et de l'acide muriatique , XLI , 224 ; XLIV , 118 , 119. Analyse d'une variété de zéolitho , 74.

**KIND.** Sur une production artificielle de camphre , LI , 270.

**KIRWAN.** Des variations de l'atmosphère , XLIV , 314 ; XLV , 96 , 166 , 255 ; XLVI , 73 , 167.

**KLAPROTH.** Examen chimique du spinel , XXXI , 141. Lettre à M. Vauquelin sur divers points de chimie , XXXVII , 86. Découverte de la soude dans la chryolite du Groënland , 89 , 90. Analyse de la pharmacolithe , XL , 109 ; XLIV , 32. Extrait de son troisième volume des analyses , XLIV , 113 , 225 ; XLV , 3. Sur la découverte d'un nouvel acide , XLIX , 36. Lettre à M. Vauquelin sur différens objets de chimie , 255. Dissertation et analyse des

pierres ou masses métalliques météoriques , LI , 157. Analyse d'une matière combustible particulière de la Prusse orientale , 188. Analyse d'une terre verte de la nouvelle Prusse , LII , 22. Sur la présence de l'acide fluorique dans les substances animales , LIV , 207 , 208. Sur les oxides métalliques , 218. Sur la mine d'alun de Fraienwalde , LVII , 95. Mémoire sur l'acide sulfurique , LVIII , 122. Examen chimique des cinabres natifs du Japon , de Neumaerktel et d'Idria , 303. Analyse du klobschiefer de Ménil-montant , LX , 79.

**KLAPROTH**, **HERMSTAEDT**, **RICHTER**, **SCHERER**, **GEHLEN** et **TROMMSDORFF**. Nouveau Journal de chimie , LI , 157 ; LII , 5.

**KNIGHT**. Description d'un appareil simple pour faire sauter les vieux troncs ou racines de bois par l'explosion de la poudre à canon , XLVII , 267.

**KREUSENSTERN**. Succès des moyens employés pour la conservation de l'eau dans les navigations de long cours , LIX , 96 et suiv.

## L.

**LAFAYE**. Sur la composition du mortier des Romains , XXXVII , 255.

**LAFISSE** et **PELLETIER**. Extrait du cours élémentaire d'histoire naturelle pharmaceutique , de Morelot , XXXVI , 105.

**LAENGE**. Sur une nouvelle terre trouvée dans les os , XLVII , 252.

**LAMPADIUS**. Analyse de la pierre de miel , XXXVI , 203 ; XLIV , 235. Essais faits en petit et en grand

308 TABLE ALPHABÉTIQUE

- sur les moyens d'extraire le sucre de la betterave ou poirée blanche, etc., XXXVIII, 76. Manuel de l'analyse des minéraux, XXXIX, 205. Nouvelle production d'ammoniaque, XLI, 207. Sur un soufre liquide, XLIV, 243; LX, 79.
- LAPLACE, COULOMB, HALLÉ, MONGE, FOURCROY, VAUQUELIN, etc. Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut national sur les expériences de Volta, XLI, 3.
- LARCHER-DAUBANCOURT et ZANETTI aîné. Observations chimiques sur différens liquides animaux soumis à l'action galvanique, XLV, 193.
- LASTEYRIE. Traité des constructions rurales, etc., XLII, 108.
- LAUDET. Observations sur les éthers, 282.
- LAUDUN. Lettre aux administrateurs des hospices de Lyon, sur la nécessité d'y introduire les procédés de désinfection par les acides minéraux, L, 87.
- LAUCIER. Extrait du mémoire de Fourcroy et Vauquelin, sur la découverte d'une matière inflammable et détonnante, etc., LV, 303. Extrait d'un mémoire des mêmes auteurs, sur les phénomènes et les produits que donnent les matières animales traitées par l'acide nitrique, LV, 37. Extrait du mémoire de Fourcroy et Vauquelin sur le guano, etc., LVI, 258. Extrait d'une lettre de MM. Ciomi et Petriani à M. Pacchiani, 269. Mémoire sur un principe nouveau contenu dans les pierres météoriques, LVIII, 261.
- LAVOISIER. Ses travaux sur la fermentation, XXXVI, 115. Sur la volatilisation du nitrate de potasse, XXXVIII, 306.

LEBLANC. Notes relatives au nickel, XXXI, 274.

Observations sur la confection et l'usage de la soude, L, 92.

LEBLOND. Sur la culture du rocotoyer et la fabrication du rocou, XLVII, 113.

LEHOT. Mémoire sur le galvanisme, XXXVIII, 42.

LELIEVRE. Article sur le tableau méthodique des espèces minérales de M. Lucas, LVII, 107.

LE NORMAND. Réclamation relative à l'invention des parachutes, XXXVI, 94.

LENTIN. Sur une substance animale particulière, XXXI, 16. Sur la préparation du pourpre minéral, XXXII, 171.

LEPERE. Projets d'établissement des moulins à vent en Egypte, XXXIII, 94.

LERMINA. Lettre à M. Guyton, sur la cristallisation du lazulite, L, 144.

LEROUX de Versailles. Mémoire sur la gomme que contient le *hyacinthus non scriptus*, XL, 145.

LEROUX de Paris. Sur la meilleure manière de préparer l'extrait gommeux d'opium, XLVI, 161.

LESAGE. Note sur une assertion de Lavoisier, L, 64.

LESLIE (John). Description d'un hygromètre et d'un photomètre, XXXV, 3.

LEVAVASSEUR. Extrait d'une notice sur divers procédés propres à corriger les défauts de certains fers, aciers et fontes, XLII, 183. Extrait d'une lettre qui lui est écrite de Toulon sur l'oxidation de la fonte de fer, XLVII, 107.

LIBES. Théorie de l'élasticité appuyée sur des faits

310 TABLE ALPHABÉTIQUE

confirmés par le calcul, XXXIII, 110. Traité élémentaire de physique, etc., XL, 196. Nouveau dictionnaire de physique, rédigé d'après les découvertes les plus modernes, LIX, III.

LINDBOM. Extrait des mémoires de l'Académie de Stockholm, sur la manière de préparer la soie de la Chine, L, 66. Traduction d'un mémoire sur le cérium, 245.

LOMBOT. Composition de son mortier, XXXVII, 254.

LOWITZ. Méthode avantageuse de séparer l'acide tartareux du tartre crud, XXXIV, 177. Observations sur le titane, 270. Sur les propriétés du charbon, XLIII, 87 et suiv.

LOYSEL. Essai sur l'art de la verrerie, XXXV, 314; XXXVI, 71. Mémoire sur le blanchiment de la pâte du papier, XXXIX, 137.

LUCAS. Tableau méthodique des espèces minérales; LVII, 107.

LUIÛCHENS (Stipriaan). Traduction en hollandais du traité des moyens de désinfecter l'air, etc., XLVI, 105.

LAFOLIE (de). Invention de nouvelle vaisselle en fer étamée avec du zinc, LI, 63.

M.

M\*\*\*. Note sur un article de M. Froust relatif aux carbonates calcaires, LVIII, 205.

MACQUER. Expériences sur les différentes espèces de raisins, XXXVI, 37.

- MAIENK.** Baromètres portatifs, XLVII, 213.
- MALOUIN.** Sur l'étamage par le zinc, LI, 49.
- MARCHAIS.** Observations sur le mémoire de M. Dufour, sur la composition chimique de la fleur du carthame, L, 73.
- MARCHAIS, CAMUS, DELUNEL, MAUGRAS et GUIART.** Rapport à l'athénée des arts sur les fontaines filtrantes de Smith et Cuchet, LI, 37.
- MARÉCHAUX de Wesel.** Sur l'inutilité de l'eau pure ou chargée de sels dans la construction de la pile galvanique, LVII, 61.
- MARGUERON.** Notice sur l'huile extraite du *cornus sanguinea*, XXXVIII, 174. Sur l'action réciproque de plusieurs huiles volatiles avec quelques substances salines, XLVII, 46.
- MARTIN. (J.)** de la source principale du carbone dans les végétaux, XLVII, 204.
- MARTIN.** Mémoire sur l'oxide de mercure sulfuré rouge, XXXII, 322.
- MASCAGNI.** Sur l'acide boracique et les différens borates qu'on trouve dans les lagoni du Volterano etc. XLVIII, 103.
- MASSUYER.** Résumé de sa doctrine médicale, LVI, 226.
- MAYER.** Sur la conversion de l'eau en air, XXXIV, 29.
- MÉRAT-GUILLOT.** Analyse comparée des os de l'homme avec ceux des différens animaux, XXXIV, 68. Expériences sur le principe tannant, et réflexions sur l'art du tannage, XLI, 323.
- MÉYRAC.** Analyse des eaux salino-sulfureuses de Garmarde, XXXV, 300.

## O.

**O**DIER. Observations sur les moyens de détruire les miasmes qui produisent les fièvres malignes et contagieuses, XLII, 36.

**ORSTED.** Publication d'un ouvrage de M. Winterl, intitulé Matériaux pour servir de base à une chimie du dix-neuvième siècle, L, 173.

**OTTELE.** Extrait d'un mémoire de Richter, sur la purification du cobalt et du nickel, LIII, 107. Traduction d'un mémoire de Richter sur le nickel absolument pur et les preuves qu'il est un métal noble etc., 164. Traduction d'un mémoire de Richter sur le niccolane, métal nouvellement découvert, LIV, 302.

**OLIVIER.** Invention des cheminées dites calorifères salubres etc., LV, 5.

**OLIVIER DESENNES.** Observations sur le moment le plus favorable à la vendange, XXXV, 277.

## P.

**P**ACCHIANI. Décomposition de l'acide muriatique, LIV, 332; LV, 15. Lettre à M. Fabroni sur la composition de l'acide muriatique, LVI, 111.

**P**ARMENTIER. Réflexions sur l'oxigène considéré comme médicament, XXXIII, 74. Réflexions sur un brouillard qui a eu lieu à Maestricht, 221. Réflexions sur les vins médicinaux, XXXV, 58. Traité sur le vinaigre, XXXVII, 113. Remarques sur la clarification, XXXIX, 113. Nouvelles réflexions sur



les vins médicinaux , 225. Observations sur la substitution de l'orge mondé au riz , XL , 33. Sur les teintures alcooliques médicinales , 257. Observations sur le sucre de betterave , XLII , 289. Considérations générales sur les extraits des végétaux , XLIII , 19. Notice sur la composition et l'usage du chocolat , XLV , 139. Extrait des observations sur plusieurs préparations pharmaceutiques , XLVII , 97. Observations sur les cantharides et les vésicatoires , 225. Code pharmaceutique à l'usage des hospices civils , 269 ; LX , 331. Expériences et observations sur les teintures alcooliques et les vins médicinaux , L , 33. Sur les plumes et le duvet des oiseaux domestiques , LI , 5. Observations sur quelques procédés hollandais relatifs aux sciences et aux arts , 97. Extraits du mémoire de M. Payssé , sur la préparation en grand de quelques oxides de mercure , LI , 195 ; LII , 68. Expériences et observations sur le collage et la clarification des vins , LI , 179. Du plâtre considéré comme engrais des terres et des prairies artificielles , LIII , 44. Examen chimique et pharmaceutique des produits du raisin non fermenté , 118. Nouvelles observations relatives à l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique , LIV , 66. Communication du mémoire de Hermstaedt , sur le blanchissage de la toile , etc. , LV , 113. Communication de la note de M. Bertrand sur le briquetage , 282. Communication du mémoire de MM. Reynard et Facquez , sur l'analyse de l'air d'une citerne , LVI , 49. Communication d'un mémoire sur la manière de retirer l'eau-de-vie des pommes de terre , 207. Note sur un vernis , 254.

316 TABLE ALPHABÉTIQUE

- Observations sur la pharmacopée batave , LVII , 200 ; LVIII , 5. Sur les eaux-de-vie considérées comme boisson à l'usage des troupes , LIX , 5. Extrait d'un mémoire de M. Paysé , sur le café , LIX , 196. Second extrait de ce mémoire , 295. Extrait d'une lettre de M. Boudet sur les eaux de Gaildorf , LX , 67. Communication d'une notice de M. Perpers sur la formation de l'acide acéteux dans les mauvaises digestions , 280.
- PARMENTIER et DEYBUX. Précis d'expériences et observations sur les différentes espèces de lait etc. , XXXII , 55.
- PAROLETTI. Sur l'usage des fumigations d'acide muriatique oxygéné pour désinfecter les ateliers de vers à soie , L , 107 ; LI , 322.
- PAUL. Notice de son mémoire sur les eaux minérales artificielles , XXXIII , 131.
- PAYSÉ. Note sur le brouillard qui a eu lieu à Maastricht le 14 nivose an 8 , XXXIII , 217. Analyse des eaux minérales de Tongres , XXXVI , 161. Observations sur la baryte et la strontiane , XXXIX , 321. Réponse aux remarques de M. Dartigues , XL , 208. Préparation d'un lut propre à toutes les préparations de chimie où il est nécessaire d'en employer , XLV , 139. Note sur un phénomène chimique particulier , XLVII , 217. Sur quelques procédés hollandais relatifs aux sciences et aux arts , LI , 97 , 98. Mémoire sur la préparation en grand de quelques oxides de mercure , 15 ; LII , 68. Réflexions sur les observations de M. Vernet , relativement à la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique , LIV , 73. Mémoire sur le café , LIX , 196 , 293.
- PEARSON. Expériences sur la vaccine , XXXII , 174.
- PELLETAN. Fabrication du sel de soude , LX , 19.

- PEPYS.** Expériences sur la production de froid artificiel et sur la congélation du mercure , XLI, 59. Description d'un galvanomètre , 177. Invention d'un eudiomètre, 189. Description d'un grand appareil galvanique , XLVI , 169.
- PERPENS.** Notice sur la formation de l'acide acéteux dans les mauvaises digestions , LX , 280.
- PEZZONI.** Lettre au docteur Careno sur l'application du tannin dans l'art de guérir , LVI , 223.
- PFAFF.** Réfutation des expériences galvaniques de Humboldt , XXXIV , 307. Extrait du manuel de l'analyse des minéraux par Lampadius , XXXIX , 295. Expériences faites conjointement avec Van-Marum, sur la colonne électrique , XL , 289 et suiv. Nouvelles expériences sur la respiration de l'air atmosphérique, principalement par rapport à l'absorption de l'azote, et sur la respiration du gaz oxide d'azote , LV , 177. Lettre à M. Berthollet sur la décomposition de l'acide muriatique, annoncée par M. Pacchiani , LX , 514.
- PICRET.** Sur l'épiderme de quelques plantes ; sur la vaccine communiquée aux hommes par l'inoculation , XXXII , 190.
- PINEL.** Rapport fait à la classe des sciences physiques et mathématiques de l'Institut , sur les résultats avantageux qu'a obtenus M. Desgenettes par l'usage des fumigations d'acide muriatique oxigéné , LVII , 187.
- PISSIS.** Réflexions sur quelques passages des anciens , XXXVII , 327. Expériences sur les cendres de quelques bois , XXXVIII , 91. Sur les incrustations des cheminées où l'on fond la mine d'antimoine ,

318 TABLE ALPHABÉTIQUE

**XLIX**, 164. Observations sur le vin, et sur le raisin d'Alicante, LVII, 5.

**PLANCHE**. Note relative à une des observations de Proust sur le système des connoissances chimiques, XLIV, 91. Observations sur la décomposition de l'acétite de plomb par le zinc à l'état métallique, XLV, 83. Sur la possibilité de recueillir une certaine quantité d'acide succinique pendant la fabrication du vernis au karabé, etc. XLIX, 40. Lettre à M. Bouillon-Lagrange, sur la décomposition spontanée de la dissolution nitrique du camphre, LIII, 346. Observations sur l'acide sulfureux, LX, 253.

**PLANCHE et BOULLAY**. Rapport d'un mémoire sur l'acide acétique par M. Dubuc, LIV, 145.

**PLAYFAIR**. Eclaircissemens sur la théorie de Hutton, XLVII, 263.

**POGGI (Junius)**. Lettre aux rédacteurs des Annales, sur une source de pétrole, XLV, 171. Extrait d'un rapport sur une fouille de bois bitumineux, 327. Lettre à M. Guyton sur l'usage des fumigations acides principalement dans les épizooties, XLVIII, 43.

**POIDEVIN**. Observations sur les dangers de l'usage des fayences et poteries de mauvaises qualités, LV, 97.

**PONTIER**. Mémoire sur la fabrication du sel de Saturne, acétite de plomb, XXXVII, 268.

**PRÉVOST (Bénédict)**. Recherches sur la force expansible des émanations odoriférantes, XXXVII, 38. Nouvelles expériences sur les mouvemens spontanés de diverses substances à l'approche ou au contact les unes des autres, XL, 3. Observations sur un insecte aquatique, XLII, 310. Sur l'argent dé-

lète de l'économie animale, 311. Mémoire sur la rosée, XLIV, 75. Remarques sur la chaleur et sur l'action des corps qui l'interceptent, XLV, 254.

PREVOST. (P.). Remarques sur une assertion de Lavoisier, répétée par d'habiles chimistes, L, 58.

PRIESTLEY. Sur la dilatation des gaz, XLIII, 150, 152.

PRIEUR. Note historique sur l'invention et les premiers essais des parachutes, XXXI, 269. Notice d'un recueil de mémoires publiés pendant les campagnes du général Bonaparte en Egypte, XXXIII, 80. Extraits des mémoires du général Andréossy sur le lac Menzaleh, les lacs de Natron, etc., 320. Réclamation relative à l'invention des parachutes, XXXVI, 94. Extrait d'un mémoire ayant pour titre : Considérations sur les couleurs et sur plusieurs de leurs apparences singulières, LIV, 5. De la décomposition de la lumière en ses élémens les plus simples, LIX, 226.

PRONY. Description d'un support applicable aux balances de toutes dimensions, etc., XXXVI, 50.

PROUST. Recherches sur le quivre, XXXII, 26. Mémoire sur différens points intéressans de la chimie, XXXV, 32. Expériences sur l'urine, XXXVI, 258. Expériences sur le platine, XXXVIII, 146, 225. Sur le tannin et ses espèces, XLI, 331; XLII, 89. Observations sur le système des connoissances chimiques de Fourcroy, 225. Analyse de la mine de muriate de cuivre et de l'acatamit, XLV, 13, 15. Lettre à M. Vauquelin sur différens points de chimie, XLIX, 177. Recherches sur l'étamage

320 TABLE ALPHABÉTIQUE

du cuivre, la vaisselle d'étain et la poterie, LI, 44, 117, 237. Supplément à son traité de l'étamage, LVII, 73. Mémoire sur le sucre de raisin, 131, 225. Lettre à M. Vauquelin sur la porcelaine et sur l'usage alimentaire du *lychen islandicus*, 196. Sur les carbonates calcaires, LVIII, 205. Faits pour servir à l'histoire des prussiates, LX, 185, 225. Faits pour servir à l'histoire du cobalt et du nikel, 260.

R.

**RAMOND.** Rapport fait à la première classe de l'Institut, d'un mémoire de M. Daubuisson, sur les basaltes de Saxe, XLVI, 170, 225.

**RAMEL.** De l'influence des marais et des étangs sur la santé de l'homme, XLIII, 219.

**RASSORI.** Lettre à M. Guyton, sur quelques tentatives faites avec les fumigations acides sur la contagion épizootique, XLVIII, 186.

**RAYMOND.** Sur plusieurs propriétés nouvelles reconnues dans le gaz hydrogène phosphoré, XXXV, 225. Examen critique de l'ouvrage de M. Tissier, publié sous le titre d'essai sur la théorie des trois élémens, LII, 100, 222.

**REINECKE.** Observations sur les moyens de reconnaître la présence du plomb dans le vin, XXXVIII, 315.

**RENAULT (Casimir).** Nouvelles expériences sur les contre-poisons de l'arsenic, XLII, 159.

**RESAT.** Nouveau procédé pour la préparation du muriate

riate de baryte et sur les moyens de priver les eaux-de-vie de pomme de terre, de houblon et autres, de leur odeur désagréable, LV, 51.

RUSS. Dictionnaire de minéralogie, XXXI, 177.

REYNARD et FACQUEZ. Mémoire sur l'analyse de l'air d'une citerne à l'huile, etc., LVI, 49.

RICHARD et JEAN fils. Rapport sur l'analyse du bouillon d'os, XLIX, 150.

RICHTER. Sur la quantité d'oxygène que prend le charbon, lorsque le diamant, par sa combustion, forme de l'acide carbonique pur, XLVII, 209. Mémoires contenus dans le onzième cahier de son journal, XLIX, 55. Analyse d'une serpentine qui contient de l'oxide de chrome, 55. Manière de priver le prussiate de potasse du fer qu'il contient, 57. Préparation d'un acide gallique pur, etc., 58; LX, 161. Sur la proportion quantitative de l'or et de l'étain, si ce dernier métal est précipité par le premier, XLIX, 60. Procédé pour obtenir un prussiate de potasse pur, LI, 181, 182. Sur le palladium artificiel, LII, 17. Procédé pour préparer l'acide gallique pur, 32. Sur les proportions d'or et d'étain, du précipité formé par l'étain dans une dissolution d'or, 37. Mémoire sur la purification du cobalt et du nickel, et sur la séparation de ces deux métaux, LIII, 107. Sur le nickel absolument pur, etc., 164; LIV, 218. Découverte du niccolane, métal qui a beaucoup de rapport avec le nickel, LIV, 302.

RIFFAULT. Traduction de la nouvelle méthode des pouvoirs des corps pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 35. Traduction d'une note sur la réfraction oblique du cristal d'Islande, 63. Traduction des expériences comparatives sur la

322 TABLE ALPHABÉTIQUE

cire du *myrica*, la cire d'abeilles, etc. 76. Traduction de l'essai sur le rapport entre les pesanteurs spécifiques, les forces et les valeurs des liqueurs spiritueuses, XLVIII, 3, 113. Traduction d'une note sur l'électricité des copeaux de bois, L, 27. Traduction des expériences de M. Hoppe sur la contraction de l'eau par la chaleur à de basses températures, LIII, 272. Communication des expériences faites par la société galvanique, sur la découverte annoncée par M. Pacchiani, de la composition de l'acide muriatique, LVI, 152. Communication des notices d'expériences faites par la société galvanique, LVII, 61. Traduction d'un mémoire de M. Hatchett sur une substance tannante artificielle, 173. Extrait des expériences et observations nouvelles sur une substance artificielle qui a les principales propriétés du tannin, LVIII, 211, 225, LX, 5. Communications de nouvelles expériences de la société galvanique, 115.

**RITZEN.** Expériences galvaniques, XXXVIII, 226. Observations sur quelques effets du fluide électrique mis en mouvement par la pile de Volta, XII, 208.

**RIVET.** Dictionnaire raisonné de pharmacie chimique, théorie et pratique, XLIX, 108.

**BOARD.** Notice sur l'oxide de fer, XL, 133. Note sur les teintures en noir et la fabrication des encres, 220. Sur l'alunage et l'influence des divers états des laines en teinture, LIII, 184.

**ROBERT de Rouen.** Mémoire sur l'inflammation des combustibles mélangés avec le muriate suroxygéné



- de potasse par le contact de l'acide sulfurique, XLIV, 321.
- ROBERT. Expériences sur les truffes, XLVI, 212.
- ROBERTON. Description d'un nouveau fourneau qui consume en entier sa propre fumée, etc., XLII, 38.
- ROBERTSON. Expériences nouvelles sur le fluide galvanique, XXXVII, 132.
- ROBERTSON et SACHAROFF. Extrait du rapport fait à l'Académie des sciences de Pétersbourg, sur leur voyage aérostatique, LII, 121.
- ROBIN. Lettre à M. Fourcroy sur un phénomène arrivé à la poudrière d'Essone, XXXV, 93.
- ROBIQUET jeune. Essai analytique des asperges, LV, 152.
- ROLLO. Emploi des fumigations acides à l'hôpital militaire de Woolwich, XXXIX, 101, 102.
- ROMME. Tableaux des vents, des marées, et des courans qui ont été observés sur toutes les mers du globe, etc., LVII, 222.
- ROOVER. Lettre aux rédacteurs des Annales sur la préparation de l'oxide de fer noir, 329, XLIV.
- ROSE et GEHLEN. Mémoire sur le palladium artificiel, LII, 5.
- ROSSI. Expériences galvaniques sur des animaux, XLVIII, 101. Sur l'application du galvanisme dans le traitement de quelques maladies, 190.
- ROUILLON. Notice sur le séné, LVI, 161.
- ROUFFE. Expériences sur l'absorption de plusieurs gaz par le charbon de bois parfaitement éteint, XXXII, 3.

324 TABLE ALPHABÉTIQUE

ROZIER. Procédé pour faciliter la fermentation du moût, XXXVI, 42.

RUMFORD. Sur la manière d'agir de la lumière dans l'oxidation et les réductions, XXXII, 330. Recherches sur les propriétés chimiques qu'on a attribuées à la lumière, XXXIII, 288, XXXIV, 181. Observations relatives aux moyens d'augmenter la quantité de chaleur produite par un combustible donné, XLI, 177. Sur la salubrité des chambres réchauffées durant la saison froide, XLIII, 213.

RUFF. Appareil pour le blanchiment à l'acide muriatique oxigéné, XXXI, 11.

S.

SAGET. Fabrication de bouteilles, XXXII, 307.

SALVERTE (Eusébe). Conjectures sur les pierres tombées de l'atmosphère XLY, 62. Des rapports de la médecine avec la politique, LVIII, 101.

SARASIN. Expériences sur l'emploi de l'oxigène dans la cure du tétanos, XLII, 43.

SAUSSURE (Théodore de). Recherches chimiques sur la végétation, L, 225.

SAVE. Mémoire sur les eaux de Bagnères de Luchon, LVII, 19.

SCHAUB. Analyse d'un minéral inconnu, XXXVIII, 327. Analyse du béril de Sibérie, XL, 109, XLIV, 38. Analyse du spinel, XL, 112. Examen chimique d'une substance saline minérale de Comoussille, encore entièrement inconnue, XLIV,

26. Sur les propriétés et l'usage du charbon végétal, XLIX, 62.
- SCHAUS et PICPENBRING. Archives de pharmacie et de physique médicale, XLIX, 62.
- SCHÉLÉ. Procédé pour prévenir l'altération du vinaigre, XXXVII, 125. Procédé pour obtenir l'acide galique, LX, 159.
- SCHERER. Lettre à M. Van-Mons, XXXI, 11. Lettre à M. Guyton, 171. Lettre à M. Van-Mons, XXXII, 169.
- SCHMIDT. Sur le poêle à grill aérien, XXXII, 270. Procédé plus simple pour préparer le muriate d'ammoniaque ferreux, XLIX, 68. Sur la décomposition du sulfate de potasse et du sulfate de soude à l'aide de la chaux, par la voie sèche, 72.
- SCHNAUBERT. Recherches sur l'affinité des oxides métalliques pour les acides, précédées d'un examen sur la nouvelle théorie de Berthollet, XLIX, 5, 6. Procédé pour obtenir un oxide de nickel pur, LV, 145.
- SCHRAEDER. Sur l'acide prussique, LI, 179.
- SEGUR. Flore des jeunes personnes ou lettres élémentaires sur la botanique, etc., XLII, 110.
- SÉVIN. Lettres sur Constantinople, XLIII, 217.
- SIMON. Expériences galvaniques, XXXVIII, 333. Description d'un appareil galvanico-chimique et des expériences auxquelles il a servi, XLI, 106. Expériences faites avec un appareil à la manière de Volta, composé de plaques très-larges, XLII, 3. Expériences galvaniques, faites pour déterminer les quantités d'oxygène et d'hydrogène qui se déga-

526 TABLE ALPHABÉTIQUE

- gent dans la décomposition de l'eau , XLV , 182.  
 Sur l'alumine de Saxe , LII , 30.
- SIX. Proposition de remplacer l'eau dont on se sert dans les incendies par l'eau saturée de sel marin' LIV , 138.
- SOCQUET. Des efflorescences du sulfate de magnésie observées sur les carrières de Montmartre , XLII , 51.
- SOLOMÉ. Observations sur la température interne des végétaux , comparée à celle de l'atmosphère , XL , 113.
- SMITH et CUCHET. Invention des fontaines filtrantes , LI , 37 , 42.
- SMYTH. Sur la vertu stimulante du camphre dans les végétaux , XLVIII , 102.
- STEINACHER. Observations sur plusieurs préparations pharmaceutiques , XLVII , 97. Réclamation au sujet de la découverte de la cristallisation de l'acide phosphorique , LIII , 83. Examen du vinaigre distillé , 84. Combustion spontanée du fer traité avec le vinaigre distillé , 87. Observations sur le carbonate de potasse , LV , 79. Notice sur l'eau distillée du *borrago officinalis* , LX , 83.
- SUE. Histoire du galvanisme , XLII , 316.
- SUZERSEN. Sur la nature de l'acide formique , LVI , 151.
- SWEDENSTIERNÄ. Traduction du mémoire de M. Ekberg sur les propriétés de l'yttria , XLIII , 276. Sur des cristaux d'une pierre de l'espèce pléonaste, trouvés implantés dans une pierre à chaux primitive LVIII , 98.
- SYLVESTER. Sur la formation de l'acide muriatique, annoncée par M. Pacchiani , LX , 314.

SYLVESTRE. Essai sur l'art de perfectionner les arts économiques en France, XL, 97.

## T.

TASSAERT. Extrait d'un mémoire sur les sèves des végétaux, XXXI, 20. Traduction d'un mémoire sur le spinel, 141. Analyse du chromate de fer de la Bastide de la Carrade, 220, XXXII, 223. Extrait du nouveau Journal de Chimie de Klaproth, Hermbstaedt, etc., LI, 157, LII, 5.

TARTAGLIA. Essai sur l'empoisonnement par l'acide nitrique, XLIV, 3.

TENNANT. De la composition de l'émeri, XLIV, 44. Notice sur deux métaux découverts dans le platine brut, LII, 47.

TENNANT et KNOX. Note sur la poudre de ces deux chimistes, LIII, 341.

TÉNARD. Mémoire sur les différens états de l'oxide d'antimoine, et ses combinaisons avec l'hydrogène sulfuré, XXXII, 257. Sur la nécessité de réunir la pratique à la théorie de la chimie, pour en faire d'utiles applications aux arts, XXXIV, 106. Observations sur la combinaison de l'acide tartareux avec les bases salifiables et les propriétés des sels qui en résultent, XXXVIII, 30, XLI, 38. Purification de l'huile de colza, 297. Note sur l'acide sébacique, XXXIX, 193. Observations sur les phosphates de soude et d'ammoniaque, 269. Notice sur les différentes combinaisons du cobalt avec l'oxygène, suivie de quelques observations sur plusieurs sels ammoniaco-métalliques, XLII, 210. Obser-

vations sur l'acide zoonique, XLIII, 176. Extrait du cours d'études médicales, etc., XLVI, 152. Mémoire sur la fermentation vineuse, 294. Mémoire sur le nickel, L, 116. Mémoire sur la liqueur fumante de Cadet, LII, 54. Extrait des élémens de teinture de MM. Berthollet, 239. Observations sur les combinaisons de l'antimoine avec l'étain, LV, 276. Considérations sur l'oxidation des métaux en général, et en particulier sur l'oxidation du fer, LVI, 59. Analyse d'un térolithe tombé dans l'arrondissement d'Alais, LIX, 103. Mémoire sur l'analyse de la sueur, l'acide qu'elle contient, et sur les acides de l'urine et du lait, 262. Notice sur l'orpiment et le réalgar, 284.

TRENARD et ROARD. Mémoire sur l'eau de Rothe, comparé avec ceux des fabriques de France, LIX, 58.

THILLAYE-PLATEL. Carbonisation de la tourbe, ou procédé à l'aide duquel on peut tirer tous les avantages possibles des produits négligés jusqu'à ce jour dans cette opération, LVIII, 128.

THOMSON. Système de chimie, XLV, 108. Mémoire sur les oxides de plomb, LX, 131.

TILLOCH. Publication du *philosophical magazine*, XXXII, 171. Lettre à M. Pictet, XLI, 187. Expériences galvaniques, XLII, 158.

TINGRY. Traité théorique et pratique sur l'art de faire et d'appliquer les vernis sur les différens genres de peinture, XLVIII, 84.

TISSIER. Essai sur la théorie des trois élémens, comparée aux élémens de la nouvelle chimie pneumatique, LII, 100, 222.

**FÉLARD.** Extrait des *Annales de chimie et d'histoire naturelle de Brügnatelli*, XXXIV, 187, 199. Traduction du mémoire du D. Carradori sur l'adhésion, XXXV, 87.

**TROMMSDORFF.** Sur la cristallisation de la chaux, XXXI, 13. Lettre à M. Van-Mons, sur différents objets de chimie, XXXII, 318. Lettre à M. Van-Mons, XXXIV, 130. Sur le kermès minéral et le soufre doré d'antimoine 152. Découverte d'une nouvelle terre dans le béril de Georgien-Stadt, 183. Manuel systématique de la chimie générale, XXXVI, 219. Prospectus de sa bibliothèque universelle de la littérature chimique, XXXIX, 528. Analyse du grenat rouge du Groenland, XL, 110. Expériences galvaniques, 110. Découverte d'un nouveau gaz, XL, 216. Extrait de son journal, XLIX, 67. Analyse de l'augit et de la lépidolithe blanche, LI, 178. Procédé pour obtenir le cobalt, LIV, 327. Nouvelles observations sur la nature du tannin, LV, 191, 242. Mémoire sur l'acide acétique, LVIII, 190.

**TROUSSER.** Mémoire sur la transpiration cutanée aérienne, XLV, 73.

**TRUSSON et BOUILLON-LAGRANGE.** Notice sur un nouveau procédé pour préparer l'oxide de fer noir, LI, 338.

## V.

**VANDIER.** Extrait de l'analyse de quelques variétés d'arséniate de cuivre, par Chenevix, XLV, 44.

330 TABLE ALPHABÉTIQUE

- VAN-MARUM.** Lettre à M. Volta, contenant des expériences sur la colonne électrique, XL, 289. Lettre à M. Berthollet contenant des expériences sur les moyens d'éteindre les incendies, XLVI, 3. Lettre à M. Berthollet sur l'utilité des pompes portatives, pour arrêter les incendies au commencement, LIII, 150.
- VAN-MONS.** Extrait des Annales de chimie de Brugnatelli, XXXI, 123. Additions à un mémoire sur l'absorption des gaz par le charbon, XXXII, 17. Extrait de l'ouvrage d'Achard, sur la culture de la bette, XXXIII, 67. Traduction d'un mémoire, sur l'ammoniaque de cobalt, et sur un acide contenu dans l'oxide gris de ce métal, 113. Extrait des Annales de chimie de Crell, 283, XXXIV, 177, 270. Sur la confection de l'éther par l'acide muriatique, ou éther marin des pharmacies, XXXIV, 141. Mémoire sur le *rhus radicans*, XXXV, 186. Traduction d'un mémoire sur la décomposition de l'acide boracique, 202. Examen critique du commentaire publié par Wiegleb, et qui a pour titre: *du changement de la vapeur de l'eau en gaz*, XXXVI, 180, XXXVII, 198, XXXVIII, 101.
- VASSALI - EANDI.** Sur la vitesse du fluide galvanique, XLVIII, 102.
- VAUQUELIN.** Réflexions sur la décomposition du muriate de soude par l'oxide de plomb, XXXI, 3. Mémoire sur les sèves des végétaux, 20. Expériences sur des alliages de plomb et d'étain avec le vinaigre, le vin et l'huile, XXXII, 243. Notice sur un sel provenant de la manufacture de M. Payen à Javelle; 296. Notice sur la présence du malate



de chaux dans le suc de joubarde, XXXIV, 127. XXXV, 153. Sur le verre d'antimoine, 156. Rapport d'un mémoire de M. Proust sur différens points intéressans de chimie, XXXV, 32. Analyse d'une pierre appelée *gadolinite*, et exposé de quelques propriétés d'une terre nouvelle qu'elle contient, XXXVI, 143. Analyse de la MELLITE ou HONIGSTEIN, 203. Sur la combinaison des métaux avec le soufre, XXXVII, 57. Note sur la présence de la soude dans la chryolite du Groenland, annoncée par Klaproth, 89. Analyse de la chlorite blanche argentée, 182. Expériences relatives à l'action de l'hydrogène sulfuré sur le fer, par laquelle on prétend qu'il se forme de l'acide muriatique, 191. Extrait d'un mémoire sur la fabrication du sel de Saturne, XXXVII, 268. Sur les eaux sures des amidoniers, XXXVIII, 248. Analyse des eaux de Plombières, XXXIX, 160. Essais de différentes espèces de potasses, dans lesquels on donne des moyens simples pour déterminer la quantité d'alcali et des sels étrangers qu'elles contiennent, XL, 273. Note sur l'hydrosulfure de soude, XLI, 190. Sur un phosphate natif de fer mélangé de manganèse, 242. Sur l'hydrosulfure de potasse, XLII, 40. Sur l'oisanite ou anatase, 72. Analyse du diaspore, 113. Notice sur la propolis, 205. Examen chimique du suc de papayer, XLIII, 267. Expériences qui démontrent la présence de l'acide prussique tout formé dans quelques substances végétales, XLV, 206. Mémoire sur les pierres dites tombées du ciel, 225. Expériences sur la gomme kino, XLV, 321. Extrait d'un mémoire de M. Leblond, ayant pour objet la culture du rocouyer

332 TABLE ALPHABÉTIQUE

et la fabrication du rocou, XLVII, 113. Notice sur la décomposition du tartrate acide de potasse au moyen de la chaux, 147. Expériences sur le suint, suivies de quelques considérations sur le lavage et le blanchiment des laines, XLVII, 276. Sur le béril de Saxe ou agustite, XLVIII, 134. Notice sur une pierre météorique tombée aux environs d'Apt, suivie de l'analyse de la lithologie atmosphérique de M. Isarn, 225. Analyse comparée de plusieurs variétés de stéatites ou talcs, XLIX, 74. Analyse d'une pierre de la commune de Lacelle, 286. Analyse du suc de papayer, 295. Essais sur l'ochroïte de Klapproth, L, 140. Analyse comparée de différentes sortes d'aluna, L, 154. Analyse des topazes, LII, 297. Expériences sur un minéral appelé autrefois faux tungstène, aujourd'hui *cérite*, et dans lequel on a trouvé un métal nouveau, LIV, 26. Expériences sur les gommés arabique et adraganthe, 312. Examen chimique de la racine de calaguala, LV, 22. Analyse de la pierre perlée de Cinapecuamo au Mexique, rapportée par M. Humboldt, 288. Mémoire sur les cheveux, LVIII, 41. Expériences sur les diverses espèces de quinquina, LX, 113. Sur l'existence du platine dans les mines d'argent du Guadalcanal, LX, 317.

VÀUQUELIN et ROBERT. Découverte d'un nouveau principe dans les asperges, LVII, 88.

VENTURI. Sur les mouvemens du camphre sur l'eau, XXXVII, 38, 40 et suiv.

VENTENAT. Note sur les graines tombées à Léon, XLIX, 108.

- VANNET. Procédé pour la fabrication de l'oxide rouge de mercure par l'acide nitrique, LIV, 66, 67.
- VIRET. Réflexions géogoniques et chimiques sur les volcans, XXXVI, 278.
- VIGNON. Lettre à M. Parmentier sur la meilleure manière de construire les entonnoirs à filtrer, XLIV, 223.
- VITALIS. Sur la cristallisation de l'acide phosphorique, L, 314.
- VOSEL. Traduction d'un mémoire de M. Einof, sur la végétation, LV, 309. Extrait du journal de chimie de Gehlen, etc., 309, LVI, 142. Mémoire sur la graisse, et de quelques composés médicamenteux dont elle est l'excipient, LVIII, 154. Extrait de l'examen d'un fossile cristallisé en octaèdre, de M. Ekeberg, 298.
- VOLTA. De l'électricité galvanique, XL, 225. Réponse à quelques objections à sa théorie, XLII, 280.

## W.

- WALKER et DEFYS. Production de froid artificiel, XXXII, 170.
- Wedgwood. Description d'un procédé pour faire des silhouettes par l'action de la lumière sur le nitrate d'argent, XLV, 250.
- WEISS. Coup-d'œil dynamique sur la cristallisation. Mémoire inséré dans la traduction allemande de la minéralogie de Haüy, LII, 37.
- WESTRING. Sur les diverses espèces de quinquina et sur leurs vertus comparées, XXXII, 176. Lettre à M. Bergman à Paris, L, 318.

334 TABLE ALPHABÉTIQUE

- WESTRUMB. Recette d'une encre indélébile, XXXII, 172.
- WIEGLEB. Commentaire sur le changement de la vapeur de l'eau en gaz, XXXVI, 480, XXXVII, 108; XXXVIII, 101.
- WILLE. Sur la couleur bleue des scories de fer, XXXIV, 273.
- WILSON. Sur l'électricité des copeaux de bois, L, 27.
- WINTERL. *Prolusiones ad chemiam sæculi decimi noni*, XLVII, 312, L, 173.
- WOLLASTON. Expériences sur la production chimique et l'influence de l'électricité, XL, 169. Nouvelle méthode d'examen des pouvoirs des corps pour la réfraction et la dispersion de la lumière, XLVI, 36. Sur la réfraction du cristal d'Islande, 63. Lettre au D. Marcet, contenant une notice sur la découverte d'un nouveau métal dans le platine brut, LII, 51. Sur la découverte du palladium, LIV, 198.
- WOODHOUSE. Observations sur quelques objections de Priestley contre le système antiphlogistique, XXXVIII, 271. Expériences et observations sur la végétation des plantes, etc., XLIII, 194.
- WURZER. Lettre à M. Van-Mons sur la découverte d'un nouvel alcali, XXXVI, 215. Lettre à M. Van-Mons, sur un phénomène détonnant, XXXVII, 109. Analyse d'un calcul de vessie, LX, 310.

Y.

YELIN. Traité élémentaire de physique, XXXVI, 21.

FIN DE LA TABLE DES AUTEURS.

---

**L**A Table des trente premiers volumes des Annales de Chimie est remarquable par sa précision, sa clarté et son exactitude. La personne qui s'est chargée de faire celle des trente volumes successifs, a tâché, autant qu'elle a pu, de se rapprocher de cet excellent modèle; cependant plusieurs des célèbres rédacteurs ont paru désirer un peu plus de brièveté et de concision dans l'énonciation des phrases indicatives, et ils ont pensé que, dans quelques-cas, il étoit plus convenable de désigner simplement les Mémoires, que d'en donner une analyse toujours incomplète malgré sa longueur.

En se conformant à ces vues, l'auteur de cette *seconde Table* a néanmoins suivi scrupuleusement l'ordre et le plan adoptés dans la première, et il sera suffisamment dédommagé des peines que lui a coûté ce travail difficile, quoiqu'instructif, s'il est parvenu à remplir le but qu'on lui a prescrit.

Parmi les journaux destinés à répandre en Europe les progrès rapides des sciences et les découvertes des savans, il n'en est point qui jouissent d'une réputation plus brillante et plus justement acquise que les Annales de Chimie. Aucune collection de ce genre n'est plus riche par le nombre et l'importance des faits qu'elle

ij

renferme ; aucune aussi n'a plus puissamment contribué à l'avancement de la chimie et des sciences qui en dépendent. Sans doute la postérité ne contempera point avec indifférence ce recueil précieux, dans lequel les fondateurs de la science ont déposé les matériaux qui ont servi à élever l'édifice imposant de la chimie moderne ; on se plaira à suivre la filiation des travaux et des découvertes qui l'ont enfin conduite à une époque à jamais célèbre dans les fastes du dix-huitième siècle. Nous n'essaierons point toutefois de parcourir l'espace que la chimie a franchi depuis que Lavoisier et ses illustres collaborateurs ont appliqué les méthodes de Bacon et de Condillac à l'étude de cette science ; mais il ne sera peut-être pas déplacé de jeter un coup-d'œil rapide sur quelques-uns des principaux faits dont elle s'est enrichie pendant la publication des trente volumes dont cette Table présente en quelque sorte l'analyse. . . . .

Une des causes qui ont le plus influé sur les progrès immenses des sciences chimiques dans ces derniers tems, est sans contredit le perfectionnement où sont arrivés les procédés analytiques. L'analyse des minéraux, sur-tout, est parvenue à un tel degré d'exactitude, que plusieurs substances qui échappoient aux recherches les plus délicates, sont rendues sensibles par l'art avec lequel on sait employer les réactifs. Non-seulement le chimiste force la nature à lui

dévoiler la composition du plus grand nombre des substances minérales, mais encore il détermine les proportions de leurs principes constituans avec une précision si rigoureuse, qu'il peut reproduire, dans le plus grand nombre de cas, par la synthèse, le corps dont il avoit séparé les élémens. C'est sans doute à l'étude approfondie des affinités, à laquelle on s'est livré depuis plusieurs années, qu'il faut attribuer cette perfection des moyens d'analyse. Bergman avoit rectifié les erreurs de Geoffroy, et avoit en quelque sorte créé une nouvelle doctrine sur les affinités; mais les théories imaginées par ce célèbre chimiste étoient loin de pouvoir être appliquées à tous les cas; on étoit même souvent obligé de recourir à des explications hypothétiques pour se rendre raison des phénomènes qui avoient lieu dans quelques combinaisons; il falloit une main habile pour mettre cette partie fondamentale de la science au niveau des connoissances actuelles. Cette tâche glorieuse a été remplie par Berthollet; dont les travaux ont tant contribué à l'avancement de la chimie moderne. Les théories qu'il a établies sont basées sur les expériences les plus exactes et sur des faits les plus décisifs; et les inductions rigoureuses qu'il en tire découlent naturellement de chaque proposition.

On n'avoit que des idées vagues et confuses sur les pierres météoriques; plusieurs physiciens avoient même révoqué en doute leur existence,

et ce n'est que depuis quelques années qu'on a recueilli des observations plus exactes sur leur chute et sur les phénomènes qui la précèdent ou qui l'accompagnent ; Howard , Vauquelin , Klaproth , Thenard et Laugier , qui les ont analysées avec le plus grand soin , ont démontré que ces aérolithes , quelle que soit la partie du globe où on les ait recueillies , présentent une identité parfaite dans leur composition.

Chacune des années qui viennent de s'écouler a vu éclore les découvertes les plus importantes. Guyton a dévoilé la nature du diamant. Les analyses lithologiques de Vauquelin l'ont conduit à la découverte de la glucine. Gadolin a constaté l'existence d'une autre terre nommée yttria. Hatchett a trouvé le colombium , et Richter le niccolane. Les travaux de Descostils , Fourcroy , Vauquelin , Chenevix , Tennant et Wollaston sur le platine , leur ont fait connoître plusieurs métaux dont on ne soupçonnoit pas même l'existence. Il restoit beaucoup de connoissances à acquérir sur les propriétés de quelques autres métaux qui nous étoient connus depuis longtems , l'antimoine , le nickel et le cobalt. Thenard , Proust et Richter ont publié à ce sujet des recherches très-intéressantes. Le tannin , ce nouveau principe végétal découvert par Seguin , est mieux connu depuis que Davy , Proust , Bouillon-Lagrange et Trommsdorff l'ont soumis à de nouvelles expériences. Qui ne connoît les travaux immortels de Fourcroy et Vauquelin sur les



substances animales ! La découverte de l'urée, leurs recherches sur les calculs, l'analyse des os, des cheveux, et tant d'autres expériences qui ont répandu le plus grand jour sur la physiologie humaine.

L'électricité galvanique a ouvert un nouveau champ aux expériences. Les physiciens ont étudié la nature de ce nouvel agent, son développement dans les divers appareils, les lois de son mouvement, etc. Les chimistes ont examiné son action sur différens corps ; ils ont obtenu une nouvelle décomposition de l'eau par la pile de Volta. C'est encore avec cet appareil que M. Pacchiani prétend avoir résolu un des problèmes les plus intéressans de la chimie, la décomposition de l'acide muriatique ; mais les divers savans qui ont répété ses expériences, n'ont point obtenu le même succès. Cette question intéressante n'a été décidée que depuis les expériences ingénieuses que Davy a faites récemment.

Si nous considérons la chimie dans les nouveaux rapports qu'elle s'est créés avec les arts, quelle source inépuisable de richesses n'offre-t-elle point au commerce et à la prospérité nationale ? Par-tout s'élèvent de nouvelles manufactures d'alun, de sel ammoniac, de couperose, de tannerie, de verrerie, de poterie et de porcelaine. Le nombre des fabriques d'acides minéraux est considérablement augmenté. Les utiles procédés de Berthollet pour le blanchiment, sont pratiqués presque dans

toute l'Europe. L'art de la teinture s'enrichit chaque jour des belles recherches de Vauquelin, Berthollet, Thenard et Chaptal.

C'est encore à l'aide de la chimie que les physiologistes ont soulevé le voile qui couvroit quelques-unes des fonctions les plus importantes du corps humain. Mais de toutes les branches de la médecine, aucune n'a retiré des avantages plus nombreux de la chimie que la matière médicale : cette science qui naguères n'offroit qu'un ramas informe de faits douteux et mal observés sur l'action des remèdes, s'est presque généralement régénérée depuis qu'on a soumis à des analyses exactes la plupart des médicamens ; une connoissance plus approfondie des principes qui les composent nous a appris à mieux apprécier leurs effets, et par conséquent à procéder d'une manière plus certaine à leurs combinaisons. Par exemple, quelles inductions utiles ne tirera pas un médecin observateur, pour l'administration du quinquina, lorsqu'il connoitra le beau travail de Vauquelin sur cette écorce ! Les eaux minérales offrent à la médecine des secours très-efficaces contre un grand nombre de maladies ; et quoique leur usage remonte à une haute antiquité, jamais peut-être on ne les a employées avec autant de succès que de nos jours ; on ne peut en trouver la cause que dans les lumières que la chimie a répandues sur ce point : non-seulement elle a dévoilé, par l'analyse, la composition de presque toutes les eaux

minérales de l'Europe ; et déterminé les proportions précises de leurs principes constituans ; mais encore, elle est parvenue à imiter tellement les procédés de la nature, que ces eaux peuvent être reproduites par l'art avec la plus grande facilité, et il s'est élevé dans le sein des grandes villes de magnifiques établissemens dans lesquels on retrouve pour ainsi dire, ces sources bienfaisantes.

Quels services signalés la chimie n'a-t-elle pas rendus à la médecine depuis la belle et utile découverte de Guyton ! Des observations nombreuses viennent chaque jour constater les effets salutaires des fumigations acides ; par-tout elles ont été appliquées avec les succès les plus constants dans les hôpitaux, dans les lazarets, à bord des vaisseaux, et dans tous les lieux enfin où les miasmes putrides et contagieux développent ces maladies funestes qui causent des ravages si terribles. Combien de victimes arrachées à la mort par ces procédés admirables ! Toutefois l'empressement avec lequel toutes les nations civilisées ont accueilli cette précieuse découverte est un garant plus que suffisant pour prouver son utilité incontestable.

La pharmacie, dont l'étude est inséparable de celle de la chimie, s'est également ressentie de l'impulsion rapide qu'on a donnée à cette science ; elle a rejeté de ses officines une foule de préparations monstrueuses que la médecine, devenue plus simple, avoit elle-même abandon-

nées. Plusieurs des remèdes les plus héroïques ont reçu les corrections les plus avantageuses dans le mode de leur préparation : c'est ainsi que Thénard, dans son travail sur l'antimoine et ses oxides, a fait des remarques très-intéressantes sur le kermès, l'antimoine diaphorétique, le soufre doré et sur l'émétique. Vauquelin a, aussi publié des vues très-ingénieuses sur la manière de préparer ce dernier sel triple. Les eaux distillées des plantes inodores qu'on a longtems regardées comme dénuées de propriétés, sont mieux appréciées depuis que Deyeux a perfectionné les procédés de leur distillation. On doit à Parmentier des observations très-importantes sur la confection des vins médicaux ; ces médicamens qui n'offroient que des combinaisons dégoûtantes et incertaines, sont placés depuis cette heureuse réforme, au rang des moyens les plus énergiques que les médecins opposent à quelques maladies.

Ce court aperçu n'embrace qu'une foible partie du nombre immense de faits qu'on a recueillis en si peu d'années ; mais tel est l'ordre et l'excellence de la doctrine établie par les chimistes français, que toutes les observations nouvelles viennent naturellement se ranger dans ses divisions, et confirment chaque jour l'exactitude et la vérité de ses théories.

L. BIET, *D. M.*



17/11/20

18/11/20

