

HARVARD UNIVERSITY.



LIBRARY

OF THE

MUSEUM OF COMPARATIVE ZOOLOGY.

4505

Exchange

October 11 1913 - January 9, 1914

ИЗВѢСТІЯ
ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

ТОМЪ VII. 1913.

Сентябрь — Декабрь, №№ 12 — 18.

Второй полутомъ.

BULLETIN
DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES
DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

TOME VII. 1913.

Septembre — Décembre, №№ 12 — 18.

Second demi-volume.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.



Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ.
С.-Петербургъ, Декабрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь Академикъ *С. Олденбургъ.*

ТИПОГРАФІЯ ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.
Вас. Остр., 9 лин., № 12.

ТОМЪ VII. — TOME VII.

Оглавление второго полутома. — Sommaire du second demi-volume.

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

№ 12, 15 Сентября.

Статьи:

	СТР.
*А. Бѣлопольскій. О спектре α Caput Venaticorum.	689
*Гр. Н. А. Бобринская. Элементы и эфемериды планеты (300) Geraldina.	705
С. И. Савиновъ. Наибольшія величины напряженія солнечной радиации, по наблюденіямъ въ Павловскѣ съ 1892 г. Ослабленіе радиации во вторую половину 1912-го года.	707
Г. П. Чернинъ. Химическое изслѣдованіе въ которыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. III.	721
Новыя изданія.	733

№ 13, 1 Октября.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи.	737
Самуэль Адрианъ Пабертъ. Некрологъ. Читанъ П. В. Никитинымъ.	765
Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ. Некрологъ. Читанъ П. В. Никитинымъ.	767
Джонъ Милнъ. Некрологъ. Читанъ княземъ Б. Б. Голицынымъ.	769
А. А. Бѣлопольскій. Отчетъ о командировкѣ за границу дѣломъ 1913 года.	771

Извѣстія И. А. В. 1913.

№ 12, 15 Septembre.

Mémoires:

	PAG.
*А. Бѣлопольскій. Das Spectrum von α Caput Venaticorum.	689
C-tesse N. Bobrinskoj. Éléments et éphéméride de la planète (300) Geraldina.	705
*S. I. Savinov. Les maxima de l'intensité de la radiation Solaire d'après les observations à Pavlovsk depuis 1892. Affaiblissement de la radiation Solaire en 1912.	707
*G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. III.	721
*Publications nouvelles.	733

№ 13, 1 Octobre.

*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie.	737
*S. A. Naber. Nécrologie. Par P. V. Nikitin.	765
*I. V. Cvětaev. Nécrologie. Par P. V. Nikitin.	767
*John Milne. Nécrologie. Par le Prince B. Galitzine (Golitsyn).	769
*А. А. Бѣлопольскій. Rapport sur une mission scientifique à l'étranger.	771

	СТР.
А. Лорисъ-Калантаръ. Предварительный отчетъ о поездкѣ въ Лори въ юль 1913 г.	775

Доклады о научныхъ трудахъ:

А. В. Мартыновъ. Замѣтки о некоторыхъ новыхъ формахъ <i>Trichoptera</i> изъ разныхъ мѣстностей.	777
А. В. Мартыновъ. Къ познанию фауны <i>Trichoptera</i> Китая.	777

Статьи:

П. В. Никитинъ. Къ литературѣ такъ называемыхъ "Араука".	779
Я. В. Самойловъ. Пойкилитическіе гипсы Недамы-Цую (Закаспійская область). (Съ 1 таблицей).	783
Н. Я. Марръ. Замѣтваніе числительныхъ въ явѣтическихкихъ языкахъ.	789

№. 14, 15 Октября.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи	791
---	-----

В. В. Залескій. Отчетъ о командировкѣ за границу.	809
---	-----

Статьи:

А. И. Ивановъ. Документы изъ города Хара-хото. I. Китайское частное письмо XIV вѣка.	811
А. Шубниковъ. Вліяніе стесненія пересыщенія раствора на внѣшній видъ выпадающихъ изъ него кристалловъ квасцовъ.	817

№. 15, 1 Ноября.

П. И. Вальденъ. Краткій отчетъ о поездкѣ въ Брюссель и участіи въ трудахъ съѣзда «Международнаго Союза Химическихъ Обществъ».	829
---	-----

Князь Б. Б. Голицынъ. Отчетъ о заграничной командировкѣ въ юль 1913 года.	833
---	-----

Статьи:

В. С. Ильинъ. Регулировка устьицы въ связи съ измѣненіемъ осмотическаго давленія.	855
---	-----

	PAG.
*A. Loris-Kalantar. Rapport préliminaire sur une excursion à Lori en été 1913.	775

Comptes-Rendus:

*A. V. Martynov. Notice sur quelques formes nouvelles de Trichoptères, provenant de différentes localités.	777
*A. V. Martynov. Contribution à la faune des Trichoptères de la Chine.	777

Mémoires:

*P. V. Nikitin. Contribution à la littérature des "Араука".	779
*J. V. Samojlov. Gypses poikilitiques d'Islandkuju (province Transcaspienne). (Avec 1 planche).	783
*N. J. Marr. Un cas d'emprunt des noms de nombre dans les langues japhétiques.	789

№. 14, 15 Octobre.

*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie	791
--	-----

*V. V. Salenskij. Rapport sur une mission à l'étranger.	809
---	-----

Mémoires:

*A. I. Ivanov. Documents sur l'histoire de Khara-Khoto. I. Lettre chinoise du XIV siècle.	811
*A. Šubnikov. Sur l'influence du grade de sursaturation d'une solution sur la forme des cristaux d'alun qui s'en déposent.	817

№. 15, 1 Novembre.

*P. I. Walden. Rapport sur une mission scientifique à Bruxelles pour prendre part aux travaux de la Conférence de l'Association Internationale des Sociétés Chimiques.	829
--	-----

*Prince B. Golitsyn (Galitzine). Rapport sur une mission scientifique à l'étranger en été 1913.	833
---	-----

Mémoires:

*W. Iljin. Le travail des stomates comme fonction de la pression osmotique	855
--	-----

СТР.
*Г. Н. Антоновъ. Ураній Y и его мѣсто въ
серіи Уранія. 875

№. 16, 15 Ноябрь.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій
Академіи. 877

Доклады о научныхъ трудахъ:

А. Н. Ириченко. Къ познанію семейства
Cimicidae Latr. (= *Clinocoridae*
Kirk.), (*Hemiptera-Heteroptera*). . . 901

С. С. Ганешинъ. Матеріалы къ флорѣ Ба-
лаганскаго, Нижнеудинскаго и Ки-
ренскаго уѣздовъ Иркутской гу-
берніи. 901

Н. Н. Давыдовъ. Изслѣдованія надъ про-
цессами реституціи у червей (немер-
титиъ, архіаннелидъ и низшихъ поли-
хэтъ). 902

В. Л. Біанни. Списокъ птицъ, наблюдав-
шихся въ теплый періодъ 1897—
1913 гг. въ береговой полосѣ Петер-
гофскаго уѣзда между деревнями Ле-
бяжья и Черная Лахта. 903

Н. М. Дерюгинъ. Фауна Кольскаго залива
и условія ея существованія. Часть
III. Экологія и биогеографія. 903

А. А. Бируля. Матеріалы по систематикѣ
и географическому распространенію
млекопитающихъ. V. О положеніи
Aelurina planiceps (Vigors et Hors-
field) въ системѣ сем. *Felidae*. (Съ
1 табл. и 4 рис. въ текстѣ). 904

*Бенедиктъ Дыбовскій и Янъ Грохмалицкій.
Къ познанію моллюсковъ Байкаль-
скаго озера. I. *Baicaliidae*. I. *Turri-
baicaliinae* subfam. nova, III. Подродъ
Trachybaicalia (v. Martens) Lind-
holm. (Съ 2-мя таблицами). 905

*Бенедиктъ Дыбовскій. О каспійскихъ мол-
люскахъ изъ отдѣла *Turricaspiinae*
subfam. nova, по сравненію съ *Turri-
baicaliinae* subfam. nova. (Съ 3 табл-
нами). 905

Статьи:

*П. И. Вальденъ. Объ электропроводности
въ углеводородахъ и ихъ галенидо-
Цинкель Н. А. Н. 1913.

PAG.
G. N. Antonov (Antonoff). L'Uranium Y
et la place qu'il occupe dans la série
de l'uranium. 875

№. 16, 15 Novembre.

*Extraits des procès-verbaux des séances de
l'Académie 877

Comptes-Rendus:

*A. N. Kiritschenko (Kiričenko). Contribu-
tion à la connaissance de la famille *Ci-
micidae* Latr. (= *Clinocoridae* Kirk.),
(*Hemiptera-Heteroptera*). 901

*S. S. Ganešin. Contributions à la flore des
districts Balagansk, Nižneudinsk et
Kirensk du gouvernement Irkutsk (Si-
bérie). 901

*C. N. Davydov. Recherches sur les processus
de restitution chez les vers (Némertiens,
Archiannelides et Polychètes in-
férieurs). 902

*V. Bianchi. Liste des oiseaux observés du-
rant la période chaude des années
1897—1913 dans la zone litorale du
district de Peterhof entre les villages
Lébiashié et Tchornaja Rétchka . . . 903

*C. M. Dériougine (Deriugin). Sur la faune
du golfe de Kola et les conditions de
son existence. III. Oecologie et biogéo-
graphie. 903

*A. A. Birula. Contributions à la classifica-
tion et à la distribution géographique
des mammifères. V. Sur la position
d'*Aelurina planiceps* (Vigors et Hors-
field) dans le système de la fam. *Feli-
dae*. (Avec 1 planches et 4 dessins dans
le texte). 904

Benedikt Dybowski und Jan Grochmalicki.
Beiträge zur Kenntnis der Baikalmol-
lusken. I. *Baicaliidae*. I. *Turri-
baicaliinae* subfam. nova, III. Untergat-
tung *Trachybaicalia* (v. Martens)
Lindholm. (Mit 2 Tafeln). 905

Benedikt Dybowski. Ueber Kaspische Schne-
cken aus der Abteilung *Turricaspiinae*
subfam. nova, zum Vergleich mit den
Turribaicaliinae subfam. nova. (Mit 3
Tafeln). 905

Mémoires:

P. Walden. Ueber das elektrische Leitver-
mögen in Kohlenwasserstoffen und de-

	СТР.
производныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть I	907
В. С. Ильинъ. Задачи изученія сравнительнаго испаренія растений	937
Новыя изданія	966

№. 17, 1 Декабря.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи	969
---	-----

Статьи:

П. И. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галогенпроизводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. I часть. II	987
В. А. Зильберманъ. О пиккерингитѣ съ ледника Щуровскаго	997
А. Е. Ферсманъ. Къ вопросу о природѣ кварцевъ изъ гранитпорфировъ	1001
Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко. Исслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растений. III. О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи вопроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растений	1007
Г. П. Черныиъ. Химическое изслѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. IV.	1029
Новыя изданія	1042

№. 18, 15 Декабря.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи	1043
---	------

И. П. Бородинъ. Отчетъ о командировкѣ въ Бернъ на конференцію по международной охранѣ природы	1065
А. Шанидзе. Отчетъ о лѣтней командировкѣ 1913 г. въ Душетскій и Тіонетскій уезды Тифлисской губерніи для изученія грузинскихъ говоровъ	1069

Статьи:

П. И. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галогенпро-	
---	--

	PAG.
ren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil	907

* V. Ilijin. Etudes sur la respiration comparée des plantes	937
* Publications nouvelles	966

№. 17, 1 Décembre.

* Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie	969
--	-----

Mémoires:

P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil. II.	987
* W. A. Silbermann. Sur la pickeringite du glacier Ščurovskij	997
* A. E. Fersmann. Sur la nature des cristaux du quartz des roches porphyriques	1001
* N. A. Monléverdé et V. N. Liubimenco. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. III. Application de la méthode spectrocolumétrique de l'analyse quantitative à l'étude de la question concernant l'accumulation de la chlorophylle, de la xanthophylle et de la carotine dans la plante	1007
* G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. IV.	1029
* Publications nouvelles.	1042

№. 18, 15 Décembre.

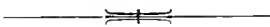
* Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie	1043
--	------

* I. P. Borodin. Rapport sur une mission à Berne à la Conférence internationale pour la protection de la nature	1065
* A. Sanidze. Rapport sur une mission scientifique dans les districts de Dušet et Tionet du gouvernement de Tiflis pendant l'été 1913 pour l'étude des dialectes Géorgiens	1069

Mémoires:

P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und de-	
---	--

	СТР.		PAG.
изводныхъ, а равно въ эфирахъ и ос- нованіяхъ, какъ растворителяхъ. Часть II.	1075	ren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. II Teil.	1075
С. П. Поповъ. Кристаллы барита съ горы Букушки.	1103	*S. Popov. Cristaux de baryte de la mon- tagne Bokóvka.	1103
Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименно. Из- слѣдованія надъ образованіемъ хло- рофилла у растеній. IV. О родоксанти- нѣ и ликопинѣ.	1105	*N. A. Montévérde et V. N. Liubimenko. Recher- ches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. IV. Sur la rodoxantine et la licopine.	1105
*К. Г. Залеманъ. Замѣтки по манихейской письменности. V.	1125	C. Salemann. Manichaica V.	1125
Д. Н. Соколовъ. О верхне-юрскихъ окаме- нѣлостяхъ изъ Аргентины.	1145	*D. N. Sokolov. Sur quelques fossiles du jurassique supérieur de l'Argentine.	1145
*В. Шимкевичъ и В. Догель. О регенераци у Pantopoda.	1147	W. Schimkewitsch (V. Šimkevič) und V. Dogiel, Ueber Regeneration bei Pan- topoden.	1147
*Н. А. Булгановъ. О коэффициентѣ самоин- дукціи ленточной спирали.	1157	N. Bulgakov. Le coefficient de selfin- duction d'une bobine ayant la forme d'un ruban tourné en spirale.	1157
Новыя изданія.	1168	*Publications nouvelles.	1168
Содержаніе VII-го тома «Извѣстій», VI серіи, 1913 г.	1169	Table des matières du Tome VII du «Bul- letin», VI série 1913.	1169



4505

1913.

№ 12.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМИИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

15 СЕНТЯБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

15 SEPTEMBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для изданія „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI серия) — „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое іюня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятую Конференцію форматъ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Ответственность за корректуру падаетъ на академика, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго номера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ внѣ С.-Петербурга лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимается на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступления, въ соответствующихъ номерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могуція, по мнѣнію редактора, задержатъ выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти отписковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать отписки сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ отписковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ отписковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ рассылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и дополняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у коммисіонеровъ Академіи, цѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

Das Spectrum von α Canum Venaticorum.

$R = 12^h 52^m$. $D = + 39^{\circ} 1'$. Typ. A. Mg. 3. 1.

A. Bělopol'skij.

(Der Akademie vorgelegt am 24 April 1913).

In der Literatur findet man zwei Bemerkungen über dieses Spectrum: E. Pickering (A. of. H. C. O. XXVIII P. I, pg. 96) zählt es als «peculiar». Prof. Ludendorf (A. N. № 4129) hat mit ziemlicher Sicherheit nachgewiesen, dass die relative Intensität einer Anzahl von Linien sich verändert.

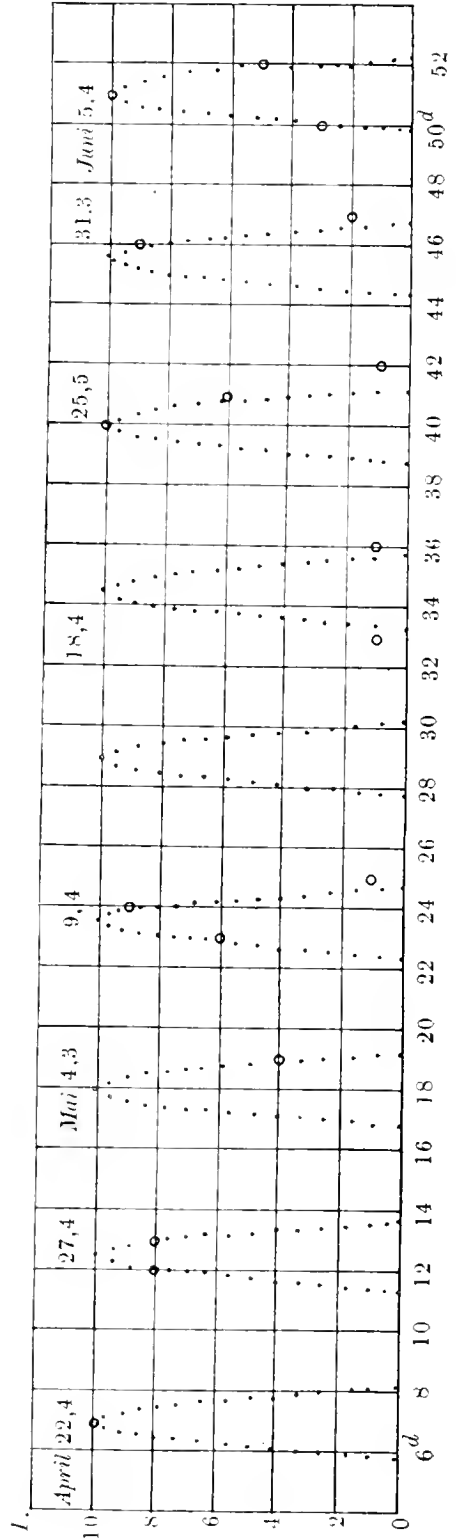
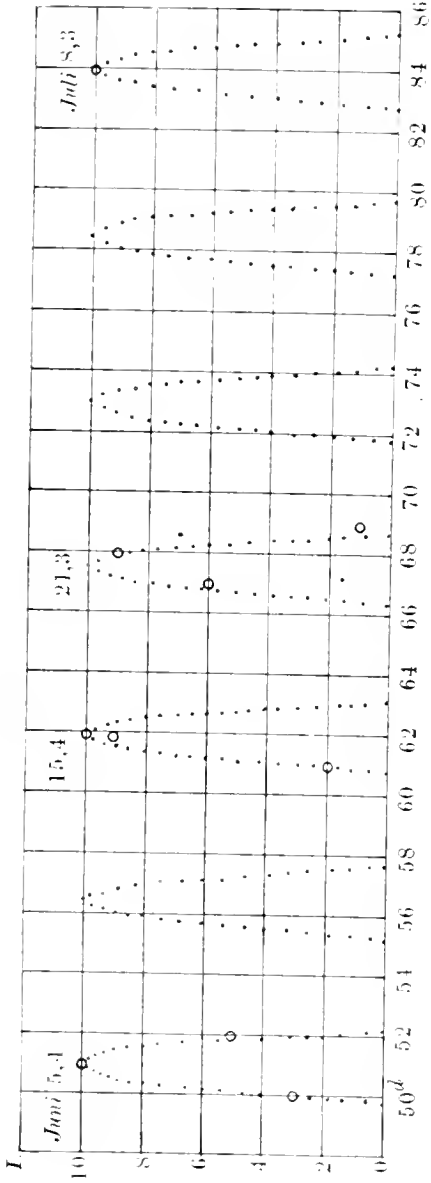
Die zwei ersten Spectrogramme, welche ich in diesem Jahre erhalten habe, zeigten einen so auffallenden Unterschied im Aussehen der Linien, dass ich unwirkürlich darauf aufmerksam wurde.

Ich entschloss mich den Stern regelmässig zu spectrographieren und das Wetter war dazu diesmal sehr günstig: vom 15 april bis zum 23 juni konnte man an 38 Nächten beobachten und im ganzen erhielt ich etwa 70 Spectrogramme.

Es wurden folgende Instrumente dazu benutzt: der 30 Z; der Spectrograph mit 3 Prismen und einem Camera-objectiv «Chromat» 495 mm. F. L. Die Dispersion für $\lambda = 434 \mu\mu$ ist $1^{mm} = 8.7 A^{\circ}$. Die Exposition aller Platten (S. U. R. Eastman) dauerte 60 Min. Der Spectrograph ist mit automatischer Heizung versehen. Das künstliche Eisenspectrum wurde zwei Mal: im Anfang und am Ende der Exposition aufgenommen.

Die Ausmessung der Platten wurde auf dem Spectrokomparator von Zeiss bei einer Vergrösserung von 15 bis 25 m. ausgeführt.

Diagr. I. z. Caum Venaticorum.



Variation der Intensität der Linien.

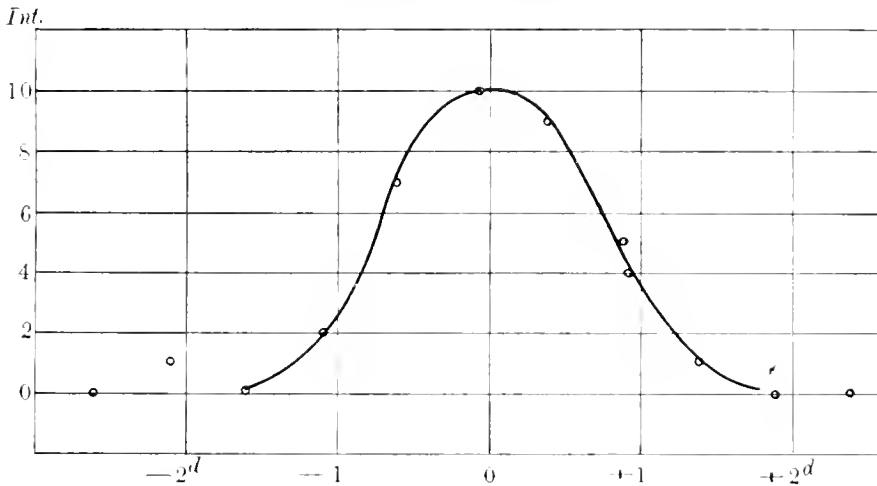
Es wurden die Intensitäten der auffallendsten Linien im Spectrokomparator gegen die Linien auf der Platte von 28 april verglichen.

Besondere Aufmerksamkeit wurde der Linie $\lambda = 413.004 \mu\mu$ gewidmet. Sie befindet sich zwischen zwei gut bekannten Linien $\lambda = 412.827 \mu\mu$ (412.825 V?) und $\lambda = 413.115 \mu\mu$. (413.104 Si?), welche E. Pickering als charakteristische für den Typus *A* bezeichnet.

Die Linie $\lambda = 413.00 \mu\mu$ ist auf dem grössten Theil der Platten unsichtbar und erscheint von derselben Intensität wie die nebenstehenden Linien nur zur gewissen Epochen. Diese Epochen unterscheiden sich um

Diagr. II.

Intensität von $\lambda = 413.0 \mu\mu$



eine konstante Zeitdifferenz, welche nach allen Schätzungen egal 5.50 Tage gefunden war. In der Tab. II findet man die Mit. Z. Greenw. der Aufnahmen, die Schätzungen der Intensität der Linie $\lambda = 413.00 \mu\mu$, die Zeiten der grössten Intensität berechnet mit der Periode 5.50 T. von der Epoche: 1913 juni 5.38 M. Z. Gr. = 2419925.48 J. d.; und die Zeitinterwalle, welche für jede Platte vom Intens.-maximums verflossen sind. In der Columne «Combinirte Intens.» findet man in Mittel vereinigte Intensitäten, welche denselben Epochen entsprechen. Auf dem Diagramm I sieht man die verteilung der Intensitäten graphisch dargestellt. Das Diagramm II entspricht der Tafel «Combinirte Intensit.»

Wenn man die Tab. 1 untersucht, so findet man, dass auch mehrere

andere Linien denselben oder ähnlichen Intensitätsschwankungen unterworfen sind wie die Linie $\lambda = 413.00 \mu\mu$ z. B.

λ	λ	λ
398.4 $\mu\mu$	429.1 $\mu\mu$	451.5 $\mu\mu$
403.8 »	438.6 »	454.1 »
420.5 »	444.8 »	456.2 »

Anders fallen die folgenden Linien auf:

λ	λ	λ
407.6 $\mu\mu$	426.2 $\mu\mu$	455.6 $\mu\mu$
412.3 »	430.4 »	481.5 »
423.4 »	451.6 »	492.2 »

Diese werden schwach zu der Zeit der grössten Intensit. von $\lambda = 413.00 \mu\mu$ und nehmen an Intensität zu, wenn diejenige verschwindet.

Die Periode aller Intensitätsänderungen scheint ebendieselle zu sein wie für die Linie $\lambda = 413.00 \mu\mu$ d. h. 5.50 T.

Noch andere Linien, wie *H*, *Mg*, *Ca* und *Fe* sind keinen oder sehr kleinen Änderungen unterworfen. Dazu gehören auch die starken Linien.

λ
412.83 $\mu\mu$
413.12 »
455.00 »

Die Eisenlinien sind sehr fein und schwach und nur die intensivsten sind überhaupt zu sehen, wie

λ	λ	λ
404.6 $\mu\mu$	425 $\mu\mu$	430.8 $\mu\mu$
406.6 »	426 »	432.6 »
407.2 »	427 »	440.5 »

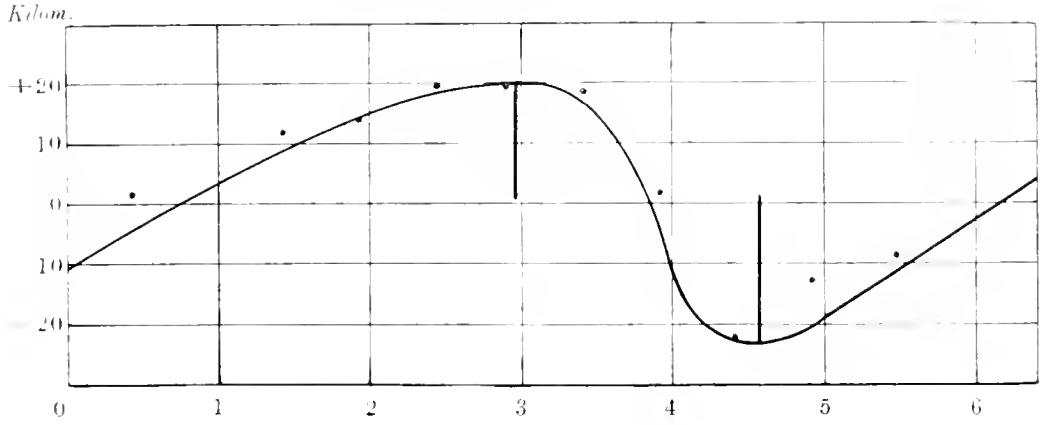
Übrigens sind auch diese nicht alle auf derselben Platte zu erkennen.

Rad.-Geschwindigkeiten.

Die Verschiebungen der Linien der bekannten Elemente wurden durch Vergleich der erhaltenen W. L. mit den aus den Taf. entnommenen W. L.

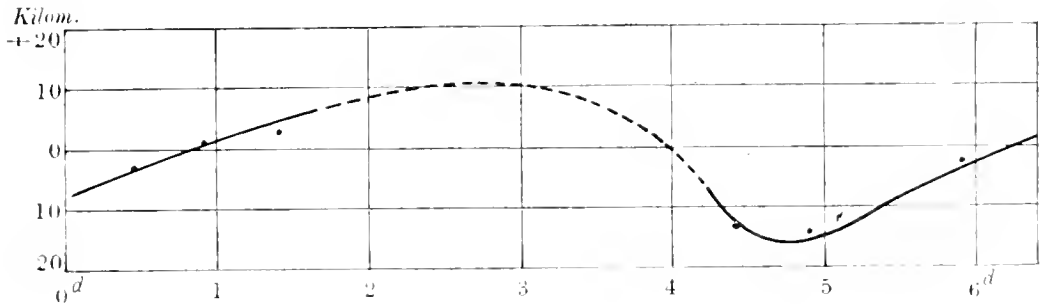
Diagr. III.

R. Geschwindigkeit nach $\lambda = 420.5 \mu\mu$



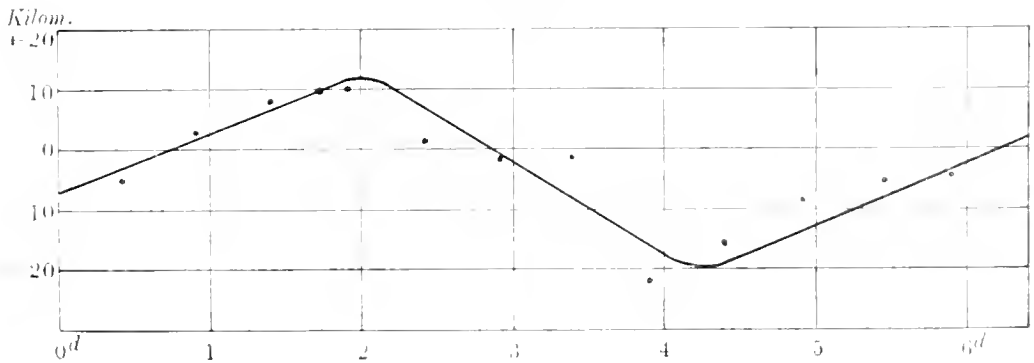
Diagr. IV.

$\lambda = 413.0 \mu\mu$



Diagr. V.

$\lambda = 429.1 \mu\mu$



bestimmt (Rowland). Die Verschiebung der sichtbaren Eisenlinien wurden direct gegen die künstlichen gemessen.

Eine Platte, für welche diese Verschiebungen gut bestimmt waren, die vom april 28 № II, diente um die Verschiebungen anderer Linien auf allen Platten zu bestimmen. Dazu benutzte ich den Spectrokomparator.

Wenn die Geschwindigkeit relat. zur Erde der Platte vom 28 april mit v_0 und die relativen Geschwindigkeiten mit Δv , endlich die Reduction zur Sonne mit v_a bezeichnet wird, so erhalten wir die Geschwindigkeit jeder Platte

$$v = v_0 + \Delta v + v_a.$$

Für v_0 fand ich folgende Werthe am 1913 apr. 28 № II:

Linien des <i>H</i> und <i>Mg</i>	=	+ 10.9 km.
» des <i>Fe</i>		+ 10.6 »
		+ 10.8 »
Mittel		+ 10.8 »

In dieser Methode liegt aber die Hypothese, dass überhaupt alle Linien am 28 apr. dieselbe Geschwindigkeit zeigten, was nicht ganz richtig ist, wie wir es sehen werden.

Die Geschwindigkeiten für verschiedene Linien sind in den Tab. III und IV zusammengestellt, indem sie nach der Zeit, welche von der Epoche der grössten Intensität der Linie $\lambda = 413.0 \mu\mu$ geordnet sind.

Aus den Tafeln III und IV ist zu erkennen, dass die Linien der *H*, *Mg*, *Fe* und einigen andern keine reellen Änderungen der Geschwindigkeiten zeigten. Das ist noch besser zu sehen, wenn man die Bestimmungen zu nahen Epochen in Mittel vereinigt. Es ist auffalend, dass die *Fe* Linien und die Linie $\lambda = 417.3 \mu\mu$ von allen andern abweichen. Im Mittel geben sie eine Geschwindigkeit von $+ 0.8 \pm 1$ km. während die andern 5 im Mittel die Geschwindigkeit von $- 6.5 \pm 0.4$ km. geben.

Einige Linien, grössten-theils aus der Gruppe 1 (s. Seite 2) zeigen Änderungen der Geschwindigkeiten, welche derselben Periode wie die Änderungen der Intensitäten zu folgen scheinen (Tab. IV).

Ich untersuchte zu erst die Linie $\lambda = 413.0 \mu\mu$ in dieser Hinsicht. Leider ist sie nur kurze Zeit sichtbar, aber doch sieht man, dass die Geschwindigkeit sich ändert.

Am besten zeigen sich diese periodische Änderungen der Geschwindigkeiten bei den Linien $\lambda = 420.5 \mu\mu$ und $\lambda = 429.1 \mu\mu$, welche zwar sehr

schwach, doch während der ganzen Periode messbar sind (mit grosser Mühe). Zu gewissen Epochen verdoppeln sie sich, oder werden sehr breit; die feinere Componente gehört wahrscheinlich dem zentralen Körper.

Die Linie $\lambda = 407.8 \mu\mu$ zeigt zwar auch periodische Änderungen der Geschwindigkeiten, aber der Charakter ist anders, als bei den ersten drei Linien.

Möglicher Weise findet man auch reelle periodische Änderungen bei andern Linien (z. B. bei $\lambda = 417.8 \mu\mu$, $403.8 \mu\mu$, $438.6 \mu\mu$ e. ct).

Ich versuchte mittelst der Periode $5.50 T$. und den R . Geschwindigkeiten der Linie $\lambda = 420.5 \mu\mu$ provisorische Elemente der Bahn eines hypothetischen Begleiters um den zentralen Körper nach der bekannten Methode von Prof. Lehman-Filhès zu bestimmen und erhielt:

$$\gamma = +1 \text{ km}; z_2 = -48; z_1 = +25; A = 19 \text{ km}; B = 24 \text{ km.}$$

$$e = 0.3; u_1 = 83^\circ; u_2 = 277^\circ; \omega = 110^\circ; T = +3^d 84$$

(von dem Intens.-Max. der Linie $\lambda = 413.0 \mu\mu$ gezählt)

$$a \sin i = 1.5 \times 10^6.$$

(S. Diagramm III, IV und V).

Es ist dieses Resultat in der Hinsicht bedenklich, dass γ sehr von dem Mittleren Wert der konstanten Geschwindigkeiten abweicht ($\gamma = +1 \text{ km}$: Mit. Geschw. = -5 km).

Im vorhandenen Material haben wir also die Aufklärung nur der Frage über die Periode der Erscheinungen im Spectrum dieses Sterns.

Worin die Ursache der Änderungen liegt ist jetzt schwer zu entscheiden. Es bietet sich von selbst die Hypothese, dass um einen zentralen Körper ein Gastrabant, oder ein Gas-Ring mit einer Verdichtung der Materie sich umdreht. Dies unterstützen die Zeichen der veränderlichen R . Geschwindigkeiten (negativ vor dem Intensit.-Maximum der Linie $\lambda = 413.0 \mu\mu$ und positiv nachdem). Beim Durchgang der Gasmasse zwischen uns und dem zentralen Körper muss sie eine selective Absorption in der Form dunkler Spectrallinien veranlassen. Aber wie wir gesehen haben finden sich in den Details dieser Hypothese Schwierigkeiten, welche vielleicht nach Ansammeln von neuem Material Aufklärung finden werden.

Ausser den langperiodischen Änderungen der Geschwindigkeiten, zeigen sich bei einigen Linien noch Veränderungen, welche in sehr kurzer Zeit zu bemerken waren.

So zeigen sich auf einigen Platten vom selben Abend gegenseitige Verschiebungen der Linien, wenn man sie im Spectrokomparator vergleicht.

25 april	finde ich für die L.	$\lambda = 417.3 \mu\mu$	eine Geschw.-diff. von	9	km.
5 mai	»	»	417.8	»	»
6 »	»	»	417.8	»	7 »
7 »	»	»	417.4	»	6 »
8 »	»	»	417.2	»	6 »
8 »	»	»	417.4	»	7.5 »
9 № 1 mai	»	»	417.2	»	+5 »
9 № 2 »	»	»	417.4	»	+8 »
9 № 3 »	»	»	417.8	»	—5 »

Auf einigen Spectrogrammen sieht man ausser den gewöhnlichen Eisenlinien, welche immer nach rot verschoben sind, noch feine schwache L., welche, wenn sie nur dem *Fe* angehören, gegen das viol. Ende verschoben sind. Einige Messungen solcher L. teile ich hier mit.

	$\lambda = 406.4 \mu\mu$	407.2 $\mu\mu$	426.1 $\mu\mu$	430.8 $\mu\mu$	432.6 $\mu\mu$	440.5 $\mu\mu$
27 mai	—	—	—	— 69 k.	—	—
1 juni	—	—	—	— 61 k.	— 61 k.	—
5 № 1	— 66 k.	— 27 k.	— 73 k.	— 68 k.	—	— 81 k.
6 № 2	— 66 k.	— 45 k.	— 77 k.	— 76 k.	—	—
6 »	—	—	—	— 70 k.	— 53	—
8 »	—	—	— 51	—	—	—
15 »	—	—	— 82	—	—	—
16 »	—	—	— 68	—	—	—
23 № 1	— 38 k.	—	— 87	—	—	—
23 № 2	— 37 k.	—	— 68	—	—	—

In der Tab. V sind die W. L. der am deutlichsten sichtbaren Linien nach den Messungen der Spectrogramme von April 22, 28 und mai 6 gegeben. Ausser dieser sind nach zahlreiche feine und schwache im Intervall $\lambda = 393 \mu\mu$ bis $\lambda = 470 \mu\mu$ vorhanden.

Es ist ziemlich schwer die entsprechenden Elemente zu finden. Die W. L. sind von der Bewegung der Erde und des Sterns befreit.

Tabelle Ib.

Beschreibung der Linien im Spectrum von α Canum Venaticorum.

	$\lambda = 429,7 \mu\mu$	$\lambda = 430,4 \mu\mu$	$\lambda = 441,8 \mu\mu$	$\lambda = 451,5 \mu\mu$	$\lambda = 451,6 \mu\mu$
mai 25	sichtbar	sichtbar	sichtbar	ziem. deutlich	fein
31 ¹⁾	—	sichtbar	—	—	—
apr. 28	deutlich	verw. ziem. breit	deutlich fein	ziem. deutl. fein	fehlt
juni 22	deutlich	sichtbar	deutlich	sichtbar	sichtbar
mai 9	schwach verw.	verw. ziem. breit	deutlich fein	ziem. deutl. fein	fehlt
4 ¹⁾	—	—	—	deutl. etwas verw.	—
26	breit, verw.	verw.	sichtbar fein	—	deutlich
juni 6	verw.	sehr schwach	schwache Spuren	ziem. deutlich	sichtbar
apr. 23	—	—	—	—	—
juni 1	fein	ziem. deutlich	Spuren	deutlich	deutlich
mai 21	sichtbar	ziem. deutlich	kaum sichtbar	schwach	deutlich
10	sichtbar	verw. schwach	fehlt	schwach	deutlich
5	ziem. deutlich	ziem. fein	fehlt	Spuren	deutlich, fein
16	deutlich	ziem. deutlich	fehlt	Spuren	ziem. deutlich
27	verw.	ziem. deutlich	Spuren	kaum sichtbar	schwach
11	sichtbar, verw.	deutlich	fehlt	Spuren	ziem. sichtbar
juni 13	sichtbar	sichtbar	Spuren	Spuren	schwach
2	sichtbar	deutlich	Spuren	—	—
mai 6	—	sehr schwach	Spuren	schwach	ziem. deutlich
apr. 25	deutlich, fein	deutlich fein	kaum sicht. fein	sehr schwach	deutlich
juni 8	deutlich	deutlich	sehr schw. fein	sehr schwach	deutlich
mai 1	fein	deutlich	fehlt	schwach	deutlich
23	deutlich	deutlich fein	fehlt	Spuren	schwach fein
18	ziem. deutlich	deutlich	schwache Spuren	sehr schwach	deutlich
7	ziem. deutlich	ziem. deutlich	fehlt	sehr schwach	deutlich
apr. 15	deutlich	deutlich	fehlt	kaum sichtbar	deutlich
26	deutlich	ziem. deutlich	fehlt	Spuren	ziem. deutlich
mai 2	deutlich	deutlich	kaum sichtbar	sichtbar	sichtbar
juni 4	deutlich	deutlich	kaum sichtbar	sichtbar	sichtbar
15	deutlich	deutlich	fehlt	sichtbar	sichtbar
21	deutlich	deutlich	schwach	sichtbar	sichtbar
mai 8	deutlich	deutlich	schwach	sichtbar	sichtbar
apr. 27	deutlich	deutlich	schwach	sichtbar	deutlich
juni 6	deutlich	deutlich	sichtbar, fein	schwach	schwach
16	sichtbar	sehr schwach	gut, fein	sichtbar	Spuren
apr. 22	schwach	schwach	schwach	sichtbar	schwach

1) Schwaches Spectrogramm.

Tabelle II.

Mitt. Z. Greenv.	Zeit. Inter- vall.	Days elapsed at Mean N _{con.}	Momente der Intensit. Maxim. von $\lambda = 413.0 \mu\mu$	Zeit. inter- vall vom Maxim. von $\lambda = 413.0 \mu\mu$	Intensit. $\lambda = 413.0 \mu\mu$	Combinirte Intensit.	
	"	2419				"	
apr 15.39	0.0	873	apr 11.45	3.94	0	0.40	9
22.40	7.01	880	22.45	5.45	10	0.88	5
23.41	8.02	881	—	0.96	4	0.94	4
25.38	9.99	883	—	2.91	0	1.40	1
26.39	11.00	884	—	3.94	0	1.91	0
27.35	11.96	885	—	4.90	9	2.43	0
28.35	12.96	886	27.95	0.40	9	2.92	0
			—	3.38	2	3.39	1
mai 1.35	15.96	889	—	4.39	2	3.92	0
2.34	16.95	890	mai 3.45	0.87	4	4.41	2
4.32	18.93	892	—	1.90	0	4.90	7
5.35	19.96	893	—	0.91	0	5.43	10
6.36	20.97	894	—	3.91	0		
7.36	21.97	895	—	4.90	6		
8.35	22.96	896	—	4.90	6		
9.36	23.97	897	8.95	0.41	9		
10.38	24.97	898	—	1.43	1		
11.35	25.96	899	—	2.39	0		
16.36	30.97	904	14.45	1.91	0		
18.35	32.96	906	—	3.89	1		
21.35	35.96	909	19.95	1.40	1		
23.35	37.96	911	—	3.40	0		
25.48	40.09	913	—	0.03	10		
26.35	40.96	914	25.45	0.90	6		
27.37	41.98	915	—	1.92	1		
31.32	45.98	919	30.95	0.37	9		
			—	1.38	2		
iuni 1.33	46.94	920	—	2.47	0		
2.42	48.03	921	—	4.41	3		
4.36	49.97	923	—	5.41	10		
5.36	50.97	924	—	0.91	5		
6.36	51.97	925	5.45	2.95	?		
8.40	54.01	927	—	2.44	0		
13.39	59.00	932	10.95	4.43	2		
15.38	60.99	934	—	5.42	9—10		
16.37	61.98	935	—	4.89	6		
21.34	66.95	940	16.45	0.41	9—10		
22.36	67.97	941	21.95	1.41	1		
23.36	68.97	942					

Tabelle III.

α Canum Venaticorum.

Geschwindigkeiten im V. R. reducirt zur Sonne.

		H und Mg.	Fe.	$\lambda = 417.2 \mu\mu.$	$\lambda = 417.3 \mu\mu.$	$\lambda = 417.8 \mu\mu.$	$\lambda = 423.4 \mu\mu.$	$\lambda = 455.0 \mu\mu.$	$\lambda = 412.8.$	$\lambda = 413.1.$									
Mai	25	0.03	— 3.8 km.	— 5.9 km.	— 9.4 km.	+ 1.1 km.	— 4.0 km.	— 8.9 km.	— 13.1 km.	— 5.2 km.	— 3.3 km.								
	31	0.37	— 4.7	—	(+ 8.2)	—	— 7.0	—	(— 11.7)	—	—								
	9	0.40	— 4.1	— 9.3	— 2.0	— 4.1	— 5.4	— 10.3	— 6.1	— 3.9	— 5.5								
apr.	28	0.40	— 4.7	— 5.1	—	—	—	—	—	—	—								
iuni	22	0.41	— 9.6	— 5.8	— 1.8	+ 0.8	— 7.4	— 5.4	— 10.1	— 4.6	— 4.0								
mai	4	0.87	—	—	—	—	—	—	(+ 5.4)	—	— 7.8								
	26	0.90	— 7.0	+ 1.9	— 5.3	+ 5.8	— 1.9	— 6.4	— 7.5	— 2.8	— 2.1								
iuni	6	0.91	— 5.0	— 2.4	— 3.0	+ 0.6	— 6.3	— 11.6	— 11.0	— 4.8	— 4.9								
apr.	23	0.96	—	—	—	—	—	—	—	—	—								
iuni	1	1.38	— 3.2	+ 2.9	— 6.8	+ 8.2	—	— 7.6	— 4.8	— 4.0	— 1.4								
mai	21	1.40	— 6.6	— 1.3	— 5.3	+ 10.7	— 8.3	— 13.6	— 7.1	— 7.0	— 1.6								
iuni	23	1.41	— 5.3	+ 0.1	—	— 2.4	— 14.4	— 10.8	— 12.3	— 8.8	— 9.7								
mai	10	1.43	— 5.3	— 0.6	— 2.2	+ 3.3	— 2.4	— 3.1	— 9.7	— 2.7	— 2.2								
	5	1.90	— 1.3	— 0.4	— 3.7	+ 5.1	— 6.4	— 0.9	— 5.7	— 6.0	— 3.8								
	16	1.91	— 7.1	— 0.2	— 4.4	+ 6.4	— 7.7	— 13.4	— 10.3	— 6.1	— 5.5								
	27	1.92	— 6.7	+ 1.2	— 5.2	— 0.4	— 10.4	— 12.1	— 9.7	— 7.5	— 6.6								
	11	2.39	— 6.0	— 0.4	— 9.2	+ 8.5	—	— 6.3	— 16.1	—	— 6.0								
iuni	13	2.44	— 5.4	+ 1.2	—	+ 7.3	—	— 2.0	— 1.9	— 7.1	(+ 1.2)								
	2	2.47	— 1.3	+ 0.9	— 5.3	— 3.0	— 12.0	— 5.5	— 10.9	— 11.1	— 7.7								
mai	6	2.91	— 1.7	— 1.2	— 10.6	+ 2.9	— 10.2	— 4.4	— 11.4	— 7.6	— 1.4								
apr.	25	2.91	— 5.7	— 0.6	— 3.6	— 4.2	— 10.6	— 6.8	— 11.1	—	—								
iuni	8	2.95	— 5.9	— 0.5	— 5.5	+ 1.1	—	— 10.8	— 8.3	— 6.4	— 5.3								
mai	1	3.38	— 3.5	— 1.4	— 10.7	+ 4.3	— 4.7	— 4.9	— 3.2	— 5.6	— 7.2								
	23	3.40	— 8.2	— 1.6	— 3.0	+ 3.8	— 12.4	— 9.9	— 8.6	— 6.4	— 4.9								
	18	3.89	— 11.9	—	— 9.0	+ 4.3	— 9.1	— 11.8	— 6.5	— 6.5	— 9.3								
	7	3.91	— 2.1	— 2.6	— 5.6	+ 1.5	— 8.0	— 2.1	— 13.7	— 4.9	—								
apr.	15	3.94	— 3.2	— 3.7	+ 0.7	—	— 15.0	—	— 0.8	—	—								
	26	3.94	— 12.0	+ 2.4	— 2.5	+ 11.9	—	— 5.2	— 12.4	— 6.0	+ 3.2								
mai	2	4.39	— 4.0	— 1.9	— 10.8	+ 0.9	— 7.3	— 7.8	— 13.5	— 11.0	— 5.9								
iuni	4	4.41	— 4.6	— 5.6	— 9.7	+ 4.9	— 5.3	— 7.9	— 8.5	— 6.2	— 7.9								
	15	4.43	— 3.0	— 1.4	— 6.8	+ 6.7	— 7.2	— 8.9	— 4.2	— 8.2	— 4.2								
	21	4.89	— 8.1	—	— 8.4	— 3.3	— 11.1	— 6.2	— 8.7	— 6.4	— 7.0								
mai	8	4.90	— 7.7	—	— 5.2	— 2.2	— 6.1	— 3.6	— 6.4	— 3.9	— 4.5								
apr.	27	4.90	— 4.9	+ 2.4	— 2.1	—	— 5.1	— 3.8	— 6.9	— 6.7	— 3.1								
iuni	5	5.41	— 8.0	— 3.4	— 6.7	+ 4.0	— 6.2	— 8.6	— 3.9	— 4.3	— 5.1								
	16	5.42	— 7.0	— 4.1	— 6.2	+ 5.0	— 6.0	— 8.2	— 11.2	— 4.0	— 2.0								
apr.	22	5.45	— 4.2	+ 1.0	—	+ 0.8	— 3.4	— 5.0	— 5.9	—	—								
Gruppe.	Epoche	1)																	
I	0.40	— 5.8	<i>n</i> 4	— 6.7	<i>n</i> 3	— 1.9	<i>n</i> 2	— 1.6	<i>n</i> 2	— 6.4	<i>n</i> 2	— 7.6	<i>n</i> 3	— 8.1	<i>n</i> 2	— 4.2	<i>n</i> 2	— 4.8	<i>n</i> 2
II	0.91	— 6.0	2	— 0.2	2	— 4.2	2	+ 3.2	2	— 4.1	2	— 9.0	2	— 9.2	2	— 3.8	2	— 4.9	2
III	1.40	— 5.0	4	+ 0.3	4	— 4.8	3	+ 6.6	4	— 8.4	3	— 8.8	4	— 8.5	1	— 5.6	1	— 3.7	4
IV	1.91	— 5.0	3	+ 0.2	3	— 4.4	3	+ 3.7	3	— 8.2	3	— 8.8	3	— 8.6	3	— 6.5	3	— 5.3	3
V	2.43	— 4.2	3	+ 0.6	3	— 7.2	2	+ 4.3	3	(— 12.0)	1	— 4.6	3	— 9.5	3	— 9.1	2	— 6.8	2
VI	2.92	— 4.4	3	— 0.8	3	— 6.6	3	+ 0.0	3	— 10.4	2	— 7.3	3	— 11.3	3	— 7.0	2	— 3.4	2
VII	3.39	— 5.8	2	— 1.5	2	— 6.8	2	+ 4.0	2	— 8.6	2	— 7.4	2	— 5.9	2	— 6.0	2	— 6.0	2
VIII	3.92	— 7.3	4	— 1.3	3	— 4.1	4	+ 5.9	3	— 10.7	3	— 6.4	3	— 8.4	4	— 5.8	3	— 3.0	2
IX	4.41	— 3.9	3	— 3.0	3	— 9.1	3	+ 4.2	3	— 6.6	3	— 8.2	3	— 8.7	3	— 8.5	3	— 6.0	3
X	4.90	— 6.9	3	+ 2.4	1	— 5.2	3	— 2.8	2	— 7.4	3	— 4.5	3	— 7.3	3	— 5.7	3	— 4.9	3
XI	5.45	— 5.8	4	— 3.1	4	— 7.4	3	+ 3.6	4	— 6.5	4	— 7.7	4	— 8.5	4	— 4.5	3	— 3.5	3
Mittel.	— 5.4	— 1.2	— 5.6	+ 2.8	— 7.7	— 6.4	— 8.6	6.6	4.8										

1) *n* ist die Zahl der vereinigten Geschwindigkeiten.

Tabelle IV.

Geschwindigkeiten im V. R. reducirt zur Sonne.

		$\lambda = 407.8 \mu\mu$	$\lambda = 413.0 \mu\mu$	$\lambda = 420.5 \mu\mu$	$\lambda = 429.1 \mu\mu$
Mai 25	0.03	— 5.5 km.	— 12.3 km.	— 8.4 km.	— 8.2 km.
31	37	—	+ 3.9	+ 8.1	— 1.2
9	40	— 5.4	— 4.8	— 3.7	— 9.0
apr. 28	40	—	—	—	— 5.1
iuni 22	41	— 6.2	— 7.1	+ 0.7	— 5.8
mai 4	87	—	+ 2.3	— 0.1	—
26	90	+ 3.2	+ 1.2	+ 2.7	+ 2.6
iuni 6	91	— 9.0	+ 0.7	+ 4.9	+ 3.0
apr. 23	96	—	—	—	—
iuni 1	1.38	— 11.9	+ 5.9	+ 7.2	—
21	1.40	— 12.7	— 4.7	+ 11.5	+ 7.2
23	1.41	—	—	+ 17.1	+ 7.5
mai 10	1.43	— 12.6	+ 7.1	+ 10.7	+ 8.3
5	1.90	— 10.3	—	+ 18.4	+ 13.0
16	1.91	— 3.2	—	—	+ 7.5
27	1.92	— 7.4	—	+ 9.5	—
11	2.39	— 10.7	—	+ 23.9	— 5.2
iuni 13	2.44	— 10.3	—	—	+ 9.8
2	2.47	— 13.7	—	+ 14.7	— 1.3
mai 6	2.91	— 9.8	—	+ 19.8	— 3.0
apr. 25	2.91	— 16.7	—	+ 18.5	+ 0.2
iuni 8	2.95	— 4.2	—	—	— 1.7
mai 1	3.38	— 12.7	—	+ 20.7	— 9.8
23	3.40	(— 2.9)	—	+ 16.3	+ 7.2
18	3.89	— 14.2	—	+ 1.3	— 15.1
7	3.91	— 15.5	—	+ 2.3	— 24.6
apr. 15	3.94	— 8.5	—	—	— 24.3
26	3.94	— 11.2	—	+ 1.3	— 23.9
mai 2	4.39	— 13.6	— 10.7	— 22.9	— 18.5
iuni 4	4.41	— 10.2	— 14.7	— 22.7	— 20.8
15	4.43	— 11.9	— 15.1	— 21.6	— 9.6
21	4.89	— 14.5	— 9.6	— 13.3	— 12.2
mai 8	4.90	— 15.5	—	— 11.7	— 8.7
apr. 27	4.90	— 6.7	— 18.6	— 4.5	— 7.1
iuni 5	5.41	— 3.2	— 9.1	— 8.0	— 7.2
16	5.42	— 8.9	— 7.0	— 6.8	— 1.2
apr. 22	5.45	— 4.8	— 6.8	— 11.5	— 5.9
Gruppe	Epoche				
I	0.40	— 5.8 km. ⁿ	— 2.7 km. ⁿ	+ 1.7 km. ⁿ	— 5.0 km. ⁿ
II	0.90	— 2.9 ²	+ 1.4 ³	+ 2.5 ³	+ 2.8 ²
III	1.40	— 12.4 ³	+ 2.8 ³	+ 11.6 ⁴	+ 7.7 ³
IV	1.91	— 7.0 ³	—	+ 14.0 ²	+ 10.2 ²
V	2.43	— 11.6 ³	—	+ 19.3 ²	+ 1.1 ³
VI	2.92	— 10.2 ³	—	+ 19.2 ²	— 1.5 ³
VII	3.39	— 12.7 ¹	—	+ 18.5 ²	— 1.3 ²
VIII	3.92	— 12.4 ⁴	—	+ 1.6 ³	— 22.0 ⁴
IX	4.41	— 11.9 ³	— 13.5 ³	— 22.4 ³	— 16.3 ³
X	4.90	— 12.2 ³	— 14.1 ²	— 12.5 ³	— 9.3 ³
XI	5.45	— 5.6 ⁴	— 8.8 ⁴	— 8.7 ⁴	— 5.6 ⁴

Tabelle V.

W. L. der bemerkensw. Linien.

apr. 22.	apr. 28.	mai 6.	Mittel.	Rowl.	Beschreibung.
393.067 $\mu\mu$	393.067 $\mu\mu$	— $\mu\mu$	393.067 $\mu\mu$	—	zieml. deutl.
—	393.401	393.387	393.394	393.382 $\mu\mu$	Ca schw. fein.
—	398.417	398.421	398.419	—	ziem. deutl.
—	400.064	—	400.064	—	ziem. deutl.
—	401.268	401.272	401.270	—	ziem. deutl.
403.630	403.645	—	403.638	—	ziem. deutl.
407.211	407.209	—	407.210	—	fein.
407.407	407.411	—	407.409	—	schw.
407.576	407.574	—	407.575	—	schw.
407.706	407.707	—	407.706	—	sehr schw.
407.799	407.798	—	407.798	—	schw.
410.193	410.191	—	410.192	410.192	H δ .
412.282	412.306	412.292	412.293	412.282 ?	schw. breit.
412.499	412.495	412.499	412.498	412.507 ?	schw. fein
412.830	412.834	412.827	412.830	412.825 V	ziem. deutl.
413.005	413.002	—	413.004	—	—
413.119	413.117	413.110	413.115	413.127 Mn	deutl. gut
413.278	413.276	—	413.277	413.286	schw.
413.397	413.378	—	413.388	413.396 Ce	fein, schief.
417.225	417.215	417.224	417.221	—	fein.
417.378	417.373	417.366	417.372	—	verw.
417.452	417.453	—	417.452	—	fein.
417.806	417.797	417.793	417.799	—	ziem. deutl.
417.915	417.899	417.911	417.908	—	schw.
419.562	419.559	—	419.560	—	breit.
420.514	420.525	(420.560)	420.520	419.521 ?	deutl.
422.450	422.451	—	422.450	—	fein.
422.753	422.751	—	422.752	—	verw.
423.000	422.990	—	423.995	—	ziem. breit.
423.346	423.347	423.342	423.345	—	ziem. deutl. fein
426.076	426.064	—	426.070	—	schw.

apr. 22.	apr. 28.	mai 6.	Mittel.	Rowl.	Beschreibung.
426.228 $\mu\mu$	426.228 $\mu\mu$	426.209 $\mu\mu$	426.222 $\mu\mu$	— $\mu\mu$	deutl. fein
428.838	428.847	—	428.842	—	schw.
429.031	429.031	—	429.031	—	ziem. deutl.
429.697	429.695	429.697	429.696	—	schw. verw.
430.043	430.033	430.030	430.035	430.038 Mn	schw. nicht breit.
430.349	430.341	430.347	430.346	430.358 ?	schw. nicht breit.
430.826	430.817	430.814	430.819	—	sehr schw.
431.518	431.515	—	431.516	—	sehr schw.
432.109	432.120	—	432.114	—	—
434.079	434.068	434.077	434.075	434.063	Hy.
435.212	435.209	435.198	435.206	435.224 Mg	fein.
437.538	437.522	437.517	437.526	—	fein verw.
437.992	437.995	—	437.994	—	—
438.430	438.447	438.411	438.429	—	schw. fein.
438.569	438.558	438.565	438.564	—	schw. fein.
438.699	438.694	438.729	438.707	—	fein.
439.530	439.564	439.549	439.548	—	sehr fein.
440.005	440.001	—	440.003	—	seh. schw.
440.332	440.338	440.339	440.336	—	schw. fein.
440.494	440.493	440.499	440.495	—	fein.
442.743	442.741	—	442.742	—	sehr schw. fein.
443.076	443.074	—	443.075	—	schw. fein.
443.463	443.467	—	443.465	—	schw. fein.
443.579	443.575	—	443.577	—	sehr fein.
443.700	443.698	—	443.699	—	schw. verw.
443.857	443.855	—	443.856	—	schw. fein.
444.367	444.365	—	444.366	—	sehr fein verw.
444.482	444.481	—	444.482	—	schw. fein.
444.620	444.618	—	444.619	—	schw. fein.
444.800	444.782	—	444.791	—	fein gut.
444.878	444.875	—	444.876	—	sehr fein, schw.
448.139	448.138	448.147	448.141	—	Mg. deutl. fein.
450.857	450.856	450.858	450.857	—	ziem. deutl. fein.
451.575	451.567	451.573	451.572	—	sehr fein, gut.
451.717	451.706	451.754	451.726	—	schw.
452.286	452.283	452.292	452.287	—	deutl. fein.
454.983	454.981	454.972	454.979	—	deutl. fein.

Éléments et éphéméride de la planète (300) Geraldina.

N. Bobrinskoj.

(Présenté à l'Académie le 15/28 Mars 1913).

Pour calculer les éléments et l'éphéméride de la planète Geraldina je me suis basée sur les éléments données par M. Rodin dans le Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences pour 1895 Juillet 10.0. Il y a une erreur d'un jour dans la date de M. Rodin, qui a pris le 9.0 juillet, au lieu du 10.0.

Les perturbations du premier ordre produites par Jupiter ont été calculées, mais en changeant les éléments après chaque révolution synodique de la planète, une partie des perturbations du second ordre a été prise en considération. Les éléments et l'éphéméride suivants doivent être assez approchés pour donner la possibilité de retrouver et d'observer la planète pendant l'opposition prochaine :

	Temps moyen Berlin.		
	Époque: Mai 17 1913.		
M	18°10'62		
φ	1 47.50		
Ω	42 16.30	}	Equinoxe 1913.0
π	325 5.75		
i	0 46.33		
n	618''5031		

1913.	z.		δ.	log. Δ.
Sept. 18	0 ^h 46 ^m 58 ^s	+ 4	20'0	0.3340
19	0 46 15	4	15.9	
20	0 45 34	4	11.8	
21	0 44 53	4	7.8	
22	0 44 12	4	3.6	
23	0 43 31	3	59.4	
24	0 42 49	3	55.0	
25	0 42 6	3	50.6	
26	0 41 23	3	46.2	
27	0 40 40	3	41.7	
28	0 39 57	3	37.3	0.3292
29	0 39 13	3	32.8	
Opp. 30	0 38 29	3	28.3	
Oct. 1	0 37 45	3	23.8	
2	0 37 1	3	19.2	
3	0 36 17	3	14.8	
4	0 35 33	3	10.3	
5	0 34 49	3	5.8	
6	0 34 5	3	1.4	0.3296
7	0 33 21	2	56.9	
8	0 32 38	2	52.5	
9	0 31 55	2	48.1	
10	0 31 12	2	43.7	
11	0 30 30	2	39.4	
12	0 29 47	2	35.2	
13	0 29 6	2	31.0	
14	0 28 25	2	26.8	0.3347

Наибольшія величины напряженія солнечной
радіаціи по наблюденіямъ въ Павловскѣ съ
1892 г. Ослабленіе радіаціи во вторую половину
1912-го года.

С. П. Савинова.

(Доложено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 15 мая 1913 г.).

Актинометрическія наблюденія въ Константиновской Обсерваторіи въ Павловскѣ правильно ведутся съ сентября 1892 г., послѣ того какъ трудами проф. О. Д. Хвольсона былъ установленъ дифференціальный ширгелиометръ Оигстрема въ качествѣ нормальнаго прибора, и былъ построенъ относительный актинометръ Хвольсона для обычныхъ наблюденій¹⁾).

Предположенная полная обработка всего собраннаго матеріала, включающая въ себѣ п всѣ тѣ многочисленныя сравненія и испытанія различныхъ актинометрическихъ приборовъ, которыя были сдѣланы въ послѣднее время, не была еще закончена, когда необычныя явленія въ солнечной радіаціи во 2-ую половину 1912 г. послужили побудительной причиною къ немедленному оцубликованію той части разработанаго матеріала, которая оказывается важной для сравненія 1912 г. съ остальными годами наблюденій.

Имѣя въ виду помѣстить подробныя объясненія и данныя при полной обработкѣ, ограничиваемся здѣсь лишь необходимыми замѣчаніями о качествѣ собраннаго матеріала, о сравненіи различныхъ актинометровъ и пр.

1) О современномъ состояніи актинометріи. Мет. Сборн. Имп. Ак. П. Т. III, № 1, 1892.
Извѣстія И. А. Н. 1913. — 707 — 49¹

Съ VIII 1892 по III 1906 наблюдений производились по одному и тому же экземпляру относительнаго актинометра Хвольсона. Измѣренія дѣлались чаще всего въ допозуденные часы (10—12^а а), въ случаѣ если небо въ сторонѣ солнца было чисто. Нѣсколько разъ въ годъ производились одновременныя наблюдения по актинометру и дифференціальному киргеліо-метру, откуда и опредѣлялись переводные множители K для актинометра. Результаты такихъ опредѣленій въ среднемъ за каждый годъ даны ниже:

1893	1894	1895	1896	1897	1898	1899	1900	1901	1902	1903	1904	1905	1906
$K = 1.10$	1.08	1.08	1.08	1.08	1.09	1.09	1.07	1.08	1.10	1.05	1.08	1.11	1.10.

Малая величина въ 1903 г. произошла, повидимому, отъ несправности дифференціальнаго прибора и не была принята въ расчетъ: для перевода данныхъ этого года пользовались средней величиной K за предшествующіе годы. Указаннаго Горчвицкимъ¹⁾ измѣненія переводнаго множителя съ измѣненіемъ величины радіаціи — для прибора, употреблявшагося въ Павловскѣ, обнаружено не было.

Съ 1903 г. по временамъ, а съ 1906 г. постоянно употребляются для актинометрическихъ наблюдений компенсаціонные приборы Онгстрема. Съ 1906 г. наблюдения большею частью дѣлались по прибору № 79. Отношеніе показаній прежняго «нормальнаго» дифференціальнаго прибора къ показаніямъ компенсаціоннаго № 79 опредѣлялось неоднократно, при чемъ въ годовыхъ среднихъ получились слѣдующіе результаты:

	Отношеніе	$\frac{\text{Дифференціальный.}}{\text{Компенсаціонный № 79.}}$	
Въ 1906 г. изъ 11 случаевъ сравненій . . .	0.996	} Въ среднемъ 1.003.	
» 1907 » » 8 случаевъ сравненій . . .	0.999		
» 1908 » » 10 случаевъ сравненій . . .	1.018		
» 1909 » » 7 случаевъ сравненій . . .	1.000		

Результаты опредѣленій 1908 г. отличаются отъ данныхъ остальнаго времени, при чемъ есть основанія отнести эту разницу къ несправности дифференціальнаго прибора.

Сравненія компенсаціоннаго прибора № 79 съ другими актинометрами позволяютъ заключить, что въ теченіе періода 1906—1912 г.г. приборъ

¹⁾ Sur la marche annuelle de l'intensité du rayonnement solaire à Varsovie.

№ 79 не потерялъ скольконибудь существенныхъ измѣненій. Такъ, изъ ряда сравненій № 79 съ актинометромъ Віолля-Савельева получилось:

	Отношеніе $\frac{\text{№ 79}}{\text{Актин В.-Сав.}}$
Въ среднемъ изъ сравненій въ 1906 году...	1.067
» » » » » 1909 году...	1.062
» » » » » 1910 году...	1.065

Изъ сравненій № 79 съ другимъ компенсаціоннымъ № 127 получилось:

	Отношеніе $\frac{\text{№ 79}}{\text{№ 127.}}$
Въ среднемъ изъ сравненій въ 1909 году...	1.005
» » » » » 1910 году...	1.014
» » » » » 1911 году...	1.014
» » » » » 1912 году...	1.012

Другіе экземпляры компенсаціоннаго прибора, принадлежащіе Обсерваторіи или бывшіе тамъ временно для сравненій (№№ 89, 98, 114, 115, 126, 149, 154) разнились отъ № 79 въ ту или другую сторону на 1—2⁰/₀.

Изъ многочисленныхъ сравненій прибора № 79 съ актинометромъ Smithsonian Institution, присланнымъ изъ Вашингтона, получилось въ 1911 г. отношеніе $\frac{\text{Sm. Inst.}}{\text{№ 79}} = 1.06$, т. е. величина того же порядка, какъ и полученная въ Вашингтонѣ при сравненіяхъ съ компенсаціоннымъ приборомъ № 104¹⁾ или полученная въ Потсдамѣ²⁾ при сравненіяхъ другого экземпляра актинометра Smithsonian Institution съ принадлежащими Потсдамской Обсерваторіи компенсаціонными приборами.

Вышеприведенные результаты сравненій актинометрическихъ приборовъ въ Павловскѣ позволяютъ сдѣлать слѣдующія два заключенія: 1) что 20-лѣтній рядъ актинометрическихъ наблюденій въ Павловскѣ является однороднымъ, и 2) что напряженіе солнечной радіаціи въ этомъ рядѣ выражено мѣрой, которая можетъ отличаться отъ мѣры, принятой въ другихъ мѣстахъ,

1) H. Kimball. Solar Radiation etc. Bulletin of the Mount Weather Obs. Vol. III, Part 2, p. 83, 84.

2) W. Marten. Vergleichsmessungen mit Pyroliometern. Ergebnisse der Met. Beobacht. in Potsdam im Jahre 1911.

гдѣ наблюденія дѣлаются по компенсаціоннымъ приборамъ Олгстрема, на величины 1—2%¹⁾.

Главную цѣлью настоящей работы является сравненіе величины радіаціи въ 1912 г. съ остальными годами наблюденій.

Чтобы наиболѣе простымъ образомъ получить сравнимыя данныя, были отобраны изъ имѣющагося за 20 лѣтъ матеріала *ежемесячныя наибольшія* величины напряженія солнечной радіаціи. При этомъ отборѣ принималось въ расчетъ не каждое отдѣльное измѣреніе, а среднее изъ серій сошедшихъ измѣреній. Въ особенности важно было такъ поступать по отношенію къ измѣреніямъ по актинометру Хвольсона, такъ какъ отдѣльныя величины въ этомъ приборѣ подвержены болѣе значительнымъ случайнымъ колебаніямъ, чѣмъ въ компенсаціонномъ приборѣ.

Приводимъ одинъ изъ многочисленныхъ случаевъ одновременныхъ наблюденій по двумъ приборамъ:

Павловскъ, Обсерваторія. 29 іюня 1909 г.

Облачность 0, небо чистое, вѣтеръ.

Актинометръ Время. Хвольсона cal.		Компенсаціон. Время. № 79. cal.		Компенсаціон. Время. № 79. cal.		Компенсаціон. Время № 79. cal.		Компенсаціон. Время. № 79. cal.	
0 ^h 13 ^m p.	1.34	0 ^h 11 ^m p.	1.34	0 ^h 20 ^m p.	1.34	0 ^h 29 ^m p.	1.33	0 ^h 38 p.	1.34
17	37	12	34	21	34	30	33	39	34
20	34	13	34	22	34	31	33	40	31
24	33	14	34	23	34	32	33	41	33
27	32	15	34	24	34	33	33	42	33
31	30	16	34	25	34	34	33	43	34
34	30	17	33	26	34	35	34	44	34
38	32	18	33	27	34	36	34	45	34
41	37	19	34	28	33	37	34	46	34

Если бы колебанія, замѣчаемыя въ рядѣ измѣреній по актинометру Хвольсона, являлись дѣйствительными колебаніями радіаціи, то это необходимо должно было бы обнаружиться изъ наблюденій по быстро-воспріимчивому компенсаціонному прибору, чего совершенно не замѣчается²⁾.

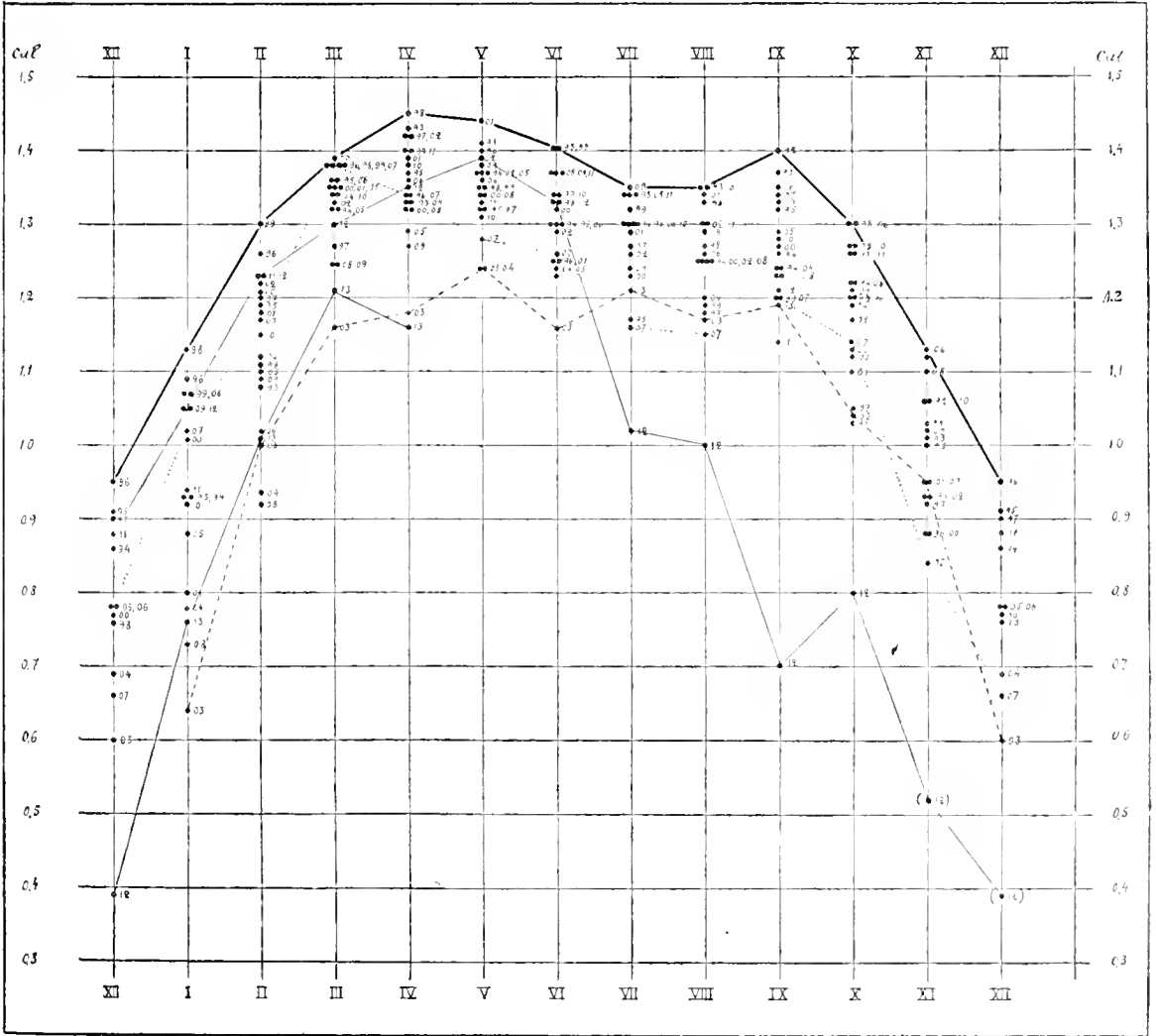
1) Актинометрическія наблюденія Обсерваторіи въ Павловскѣ за части 1892—93 гг. даны въ работѣ Шукевича: I. Schukewitsch. Actinometrische Beobachtungen etc. Rep. f. Met. XVII, 5 1894.

Наблюденія съ осени 1893 г. печатаются въ Лѣтн. П. Г. Ф. Обс., Часть I, Павловскъ, въ приложеніи къ Введенію.

2) См. примѣры сравненій компенсаціоннаго съ другими приборами въ «Обзорѣ работъ по актинометріи за десятилѣтіе». Метеоролог. Вѣстникъ, 1909 г.

Отобравшы наибольшія ежемѣсячныя величины, не приведенныя къ среднему разстоянію земли отъ солнца, даны въ номѣщаемой ниже таблицѣ, а также изображены на черт. I.

Ежемѣсячные максимумы напряженія солнечной радиациі по наблюденіямъ въ Павловскѣ съ 1892 г.



Черт. I.

Пропуски въ таблицѣ показываютъ, что наблюденій за данный мѣсяць не было или ихъ оказалось слишкомъ мало: въ скобкахъ поставлены числа, сомнительныя по недостаточному числу или несвоевременности наблюденій

(далеко отъ полдня); остальные величины получены изъ достаточнаго числа наблюдений и относятся ко времени между 11 ч. у. и 1 ч. дня.

**Ежемесячныя наибольшія величины напряженія солнечной радіаціи по наблюденіямъ
Обсерваторіи въ Павловскѣ съ 1892 г.**

Годы.	Январь.	Февраль.	Мартъ.	Апрѣль.	Май.	Июнь.	Июль.	Августъ.	Сентябрь.	Октябрь.	Ноябрь.	Декабрь.
	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.	cal.
1892	—	—	—	—	—	—	—	—	1.40	1.20	1.06	—
93	0.93	(1.08)	1.39	(1.43)	1.41	1.40	1.34	1.35	1.37	1.26	1.01	—
94	0.93	(1.12)	1.32	(1.33)	1.37	(1.30)	(1.30)	(1.25)	(1.24)	1.22	1.12	0.86
95	—	1.19	1.36	(1.37)	1.32	(1.30)	(1.17)	1.33	1.32	(1.03)	(0.93)	0.91
96	1.09	1.26	1.38	1.34	1.40	1.25	1.30	—	1.26	1.20	0.88	0.95
97	—	1.20	1.27	(1.42)	(1.32)	(1.34)	1.27	1.18	1.31	(1.05)	0.92	0.90
98	1.13	1.11	(1.38)	1.45	(1.35)	(1.33)	—	1.27	—	1.30	1.00	0.76
99	1.07	(1.30)	1.8	1.40	1.35	(1.40)	(1.32)	(1.19)	1.20	(1.21)	1.03	—
1900	(1.01)	1.21	1.35	1.32	1.34	1.32	1.23	1.25	(1.27)	(1.12)	(0.88)	0.77
01	0.80	(1.18)	1.35	1.39	1.44	1.25	(1.29)	(1.30)	1.23	(1.10)	0.95	—
02	—	(1.22)	(1.33)	1.42	1.37	1.29	1.26	(1.25)	(1.21)	(1.17)	0.93	—
03	0.64	(1.00)	1.16	(1.18)	1.24	(1.16)	1.21	1.17	1.19	(1.04)	0.95	0.60
04	0.78	0.94	1.34	1.33	1.24	1.24	(1.24)	1.20	1.21	1.19	—	0.69
05	0.88	1.10	1.32	1.29	1.37	1.23	—	1.34	(1.29)	1.13	—	(0.78)
06	1.07	(1.02)	1.36	1.36	1.36	1.30	1.30	1.26	1.35	1.30	1.13	(0.78)
07	1.02	1.17	1.38	1.34	1.28	1.26	1.16	1.15	1.20	1.14	0.84	0.66
08	(0.73)	(0.92)	1.24	1.32	1.34	1.37	1.34	1.25	1.23	1.22	1.10	—
09	(1.05)	1.09	1.24	(1.27)	1.38	1.37	1.35	(1.29)	1.33	1.27	1.02	—
10	(0.92)	1.15	1.34	1.38	1.31	1.34	1.30	1.35	1.38	1.27	1.06	—
11	0.94	1.23	1.35	1.40	1.33	1.37	1.34	1.30	(1.14)	1.26	—	(0.88)
12	1.05	1.23	1.30	1.35	1.39	1.33	1.02	1.00	0.70	0.80	(0.52)	(0.39)
13	0.76	1.01	1.21	1.16	—	—	—	—	—	—	—	—

Жирнымъ шрифтомъ отмѣчены максіма максимумовъ.

На чертежѣ I тѣ же величины изображены точками на вертикальныхъ прямыхъ, соответствующихъ мѣсяцамъ. При каждой точкѣ поставленъ годъ наблюденія; максіма максимумовъ, а также величины за годы 1903, 1907, 1912 и часть 1913 г. соединены ломаными линіями.

Изъ таблицы и чертежа видно, что отобранные ежемесячныя максимумы не являются случайными величинами, идущими въ безпорядкѣ отъ мѣсяца къ мѣсяцу и изъ года въ годъ. Мы видимъ, напротивъ, что максіма максимумовъ не выделяются, но близко примыкаютъ къ группѣ значений даннаго мѣсяца; что они даютъ довольно правильный годовой ходъ, соответствующій годовому ходу высоты солнца; уменьшеніе въ лѣтніе мѣсяцы

(сѣдло, которое нѣсколько сглаживается, если сдѣлать приведеніе къ среднему разстоянію земли отъ солнца) также имѣетъ свою причину въ возрастаніи абсолютной влажности въ это время.

Съ другой стороны и наименьшіе изъ максимумовъ, хотя они и отходятъ, иногда довольно значительно, отъ группы значеній даннаго мѣсяца, не оказываются однако стоящими отдѣльно, какъ случайныя величины, но охватываютъ цѣлые продолжительные періоды въ 1 и 2 года подъ рядъ.

Принимая эти не случайно, а съ нѣкоторой закономерностью распределенные максимумы за величины, характерныя для напряженія солнечной радіаціи, разсмотримъ колебанія ея въ разные годы.

Особеннаго вниманія заслуживаютъ упомянутыя выше продолжительныя и большія пониженія наблюдаемой величины радіаціи. На чертежѣ I выдѣлены три такихъ періода: въ 1903—1904 гг., въ 1907—1908 гг. и, наконецъ, наиболѣе отличающійся по значительности паденія радіаціи періодъ, начавшійся въ половинѣ 1912 г.

Чтобы имѣть количественное выраженіе размѣра пониженія радіаціи, вычислены среднія величины максимумовъ за все разсматриваемое время, и для періодовъ пониженія составлены отклоненія отъ этихъ среднихъ.

	Январь.	Февраль.	Мартъ.	Апрѣль.	Май.	Іюнь.	Іюль.	Августъ.	Сентябрь.	Октябрь.	Ноябрь.	Декабрь.
Средніе максимумы радіаціи за 1892—1912 гг. (калор. на кв. см. въ мин.) ¹⁾ .												
	0.94	1.14	1.33	1.36	1.35	1.31	1.26	1.25	1.24	1.17	0.96	0.77
Годы. Отклоненія отъ среднихъ максимумовъ (сотыя доли калорій).												
1903	-30	-14	-17	-18	-11	-15	-5	-8	-5	-13	-1	-17
1904	-16	-20	1	-3	-11	-7	-2	-5	0	2	-	-8
1907	8	3	5	-2	-7	-5	-10	-10	-4	-3	-12	-11
1908	-21	-22	-9	-4	-1	6	8	0	-1	5	14	-
1912	11	9	-3	-1	-4	-2	-24	-25	-54	-37	(-44)	(-38)
1913	-18	-14	-12	-20	-	-	-	-	-	-	-	-

Выражая отклоненія въ ‰ и соединяя вмѣстѣ по нѣскольку мѣсяцевъ, получимъ слѣдующія числа:

1) Эти данныя не приведены къ среднему разстоянію земли отъ солнца; по приведеніи получимъ слѣдующія числа:

Я.	Ф.	М.	Апр.	Май.	Ію.	Іюль.	Авг.	С.	Ок.	Н.	Д.
0.92	1.11	1.32	1.37	1.38	1.35	1.30	1.28	1.25	1.16	0.91	0.75.

Среднее отклонение въ ‰ за мѣсяцы:			Съ января по апрѣль.		
Съ іюля по декабрь.			Съ января по апрѣль.		
Въ 1903 г.	—	8‰	Въ 1903 г.	—	18‰
» 1907 »	—	8 »	» 1908 »	—	13 »
» 1912 »	—	35 »	» 1913 »	—	13 »

Приведенныя данныя показываютъ, что изъ трехъ наблюдавшихся за послѣдніе 20—21 г. отрицательныхъ аномалій радіаціи солнца — наиболѣе значительнымъ размѣромъ пониженія отличается аномалія, начавшаяся во вторую половину 1912 г. Такихъ малыхъ величинъ напряженія солнечной радіаціи, какъ въ іюль—декабрь 1912 г., ни разу не приходилось отмѣчать въ Павловскѣ за все время наблюдений (съ сентября 1892 г.). Извѣстная аномалія 1903—1904 гг. не выражалась такъ рѣзко. Максимальныя величины напряженія радіаціи по декадамъ за іюнь—октябрь 1912 г. были таковы:

Іюнь.			Іюль.			Августъ.			Сентябрь.			Октябрь.		
І.	ІІ.	ІІІ.	І.	ІІ.	ІІІ.	І.	ІІ.	ІІІ.	І.	ІІ.	ІІІ.	І.	ІІ.	ІІІ.
1.33	1.23	1.00	0.95	0.96	1.02	0.82	0.73	1.00	0.63	0.70	0.69	0.80	—	0.72

Пониженіе радіаціи обнаружилось уже въ послѣдней трети іюня; къ сожалѣнію, неблагоприятная погода этого періода не позволяетъ опредѣлить болѣе точно время начала аномаліи.

Въ іюль и августъ было большое число ясныхъ дней, когда никакой опредѣленной формы облаковъ не замѣчалось, но въ примѣчаніяхъ въ книжкѣ наблюдений надъ солнечной радіаціей постоянно стоятъ выраженія: небо очень блѣсовато, въ сторонѣ солнца небо покрыто густой блѣсоватой пеленой и т. п. Выпаденіе дождя не измѣняло дѣла: послѣ дождей видъ неба оказывался такимъ же, и напряженіе радіаціи не возрастало. Несомнѣнно, что аномалія не была обусловлена какими нибудь явленіями въ нижнихъ слояхъ воздуха (дымомъ, большой влажностью и т. п.).

Какъ извѣстно, аномалія радіаціи 1903—1904 г. наблюдалась во многихъ мѣстахъ земного шара и была поставлена въ связь съ изверженіемъ вулкана на Мартиникѣ.

Такое же распространеніе и повидимому подобную же причину имѣеть и аномалія 1912—1913 г.

Изъ многочисленныхъ статей и замѣтокъ, появившихся во вторую половину 1912 г. и въ первые мѣсяцы 1913 г. въ Meteorolog. Zeit-schrift, въ Das Wetter и др. изданіяхъ видно, что ослабленіе радіаціи солнца, мутный видъ небеснаго свода, уменьшеніе яркости звѣздъ и пр. наблюдались съ послѣдней трети іюня 1912 г. въ Сѣверной Америкѣ, въ Гренландіи и во мно-

гихъ пунктахъ Западной Европы. Уже одна большая распространенность явления и его продолжительность показываютъ, что оно не зависѣло отъ условій погоды. Но есть и прямые указанія на то, что причину явления слѣдуетъ искать не въ нижнихъ слояхъ атмосферы. Такъ въ статьѣ Mauger'a въ № 8 Met. Zeit. 1912 обращается вниманіе на то, что несмотря на явное помутненіе атмосферы видимость Альпъ и равнины съ вершины Säntis'a сказывалась часто очень хорошей, что свидѣлствуетъ о прозрачности нижняго слоя. Въ № 11 Met. Zeit. 1912 г. A. Wigand сообщаетъ результаты наблюдений при подъемѣ на воздушномъ шарѣ изъ Halle a. S. до высоты 9100 м. (28 IX 1912): и съ этой высоты небесный сводъ казался блестящимъ, а не темноглубымъ, какъ обыкновенно наблюдается при высокихъ подъемахъ.

Въ № 1 Met. Zeitschr. 1913 G. Hellmann ставитъ явленіе въ связь съ изверженіями вулкана на Аляскѣ, происходившими нѣсколько разъ въ теченіе лѣта 1912 г. Изверженіе 6—8 VI 12 сопровождалось пепельнымъ дождемъ, при чемъ на близлежащемъ островѣ въ теченіе трехъ дней образовался слой пепла въ 45 см. толщиной.

Извѣстнымъ большимъ помутненіемъ атмосферы въ 1884—85 гг. и въ 1903—04 гг. предшествовали большія изверженія вулкановъ Кракатоа и Монпеле; и на этотъ разъ, въ 1912—13 гг., мы имѣемъ большое изверженіе и вслѣдъ за тѣмъ уменьшеніе прозрачности болѣе высокихъ слоевъ атмосферы. Въ виду этого причину явления ближе всего и приходится искать въ вулканической пыли. Пока эта пыль, увлекаемая кругомъ земли верхними теченіями, не оседетъ и не разбѣтается, мы будемъ имѣть все тѣ явленія, которыя перечислены выше. Судя по наблюдениямъ въ Павловскѣ, такое разбѣтаніе пыли уже въ нѣкоторой степени произошло, такъ какъ наблюдаемая солнечная радіація въ первые 6 мѣсяцевъ послѣ начала аномаліи была на 35%, а въ послѣдующіе 4 мѣсяца уже только на 13% ниже средней.

Размѣръ уменьшенія наблюдаемой солнечной радіаціи въ 1912 г. оказался въ различныхъ мѣстахъ приблизительно одного и того же порядка. Къ такому заключенію приводитъ помещаемое ниже сравненіе радіаціи въ июлѣ и августѣ 1911 и 1912 года для слѣдующихъ пунктовъ: Павловска, Никитяго Ольчедаева¹⁾, Париза (Parc St. Maur²⁾) и Вашингтона³⁾.

1) Обсерваторія гр. Н. Д. Моркова, въ Подольской губ.

2) По даннымъ, помещаемымъ въ Ежемесячномъ Бюллетенѣ Обсерваторіи въ Parc St. Maur.

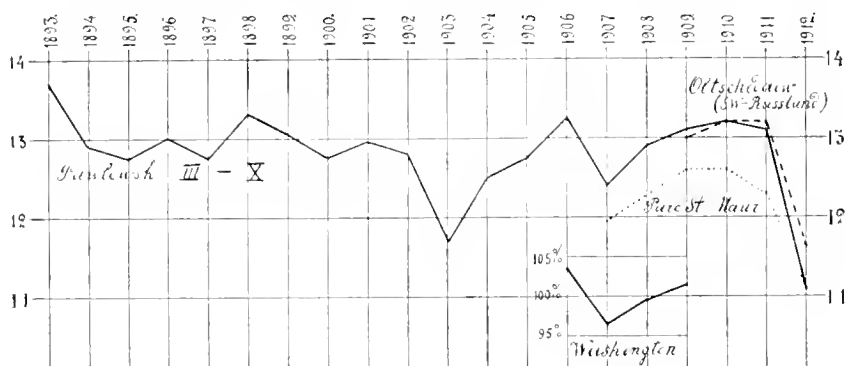
3) По даннымъ изъ статьи H. Kimball'a: Dense haze of June 10—11, 1912 въ Bulletin of the Mount Weather Observatory, Vol. 5, Pars. 3.

Максимальныя величины напряженія солнечной радіаціи

	Юль			Августъ		
	1911	1912	Уменьше- ніе въ % ¹	1911	1912	Уменьше- ніе въ % ¹
Павловскъ	1.34	1.02	24	1.30	1.00	23
Н. Ольчедаевъ	1.33	1.01	24	1.28	1.06	17
Парижъ	1.25	0.96	23	1.22	0.95	22
Вашингтонъ	1.37	1.05	23	1.33	1.02	23

На чертежѣ II для тѣхъ же пунктовъ даны колебанія радіаціи пзъ года въ годъ за нѣкоторые періоды. Для полученія величины радіаціи, ха-

Напряженіе солнечной радіаціи по наблюденіямъ въ Павловскѣ (1893—1912), Вашингтонѣ (1906—1909), Парижѣ (1907, 1909—1912) и Нижнемъ Ольчедаевѣ (1909—1912).



Черт. II.

рактерной для даннаго года, въ первыхъ трехъ пунктахъ были составлены средніе пзъ ежемѣсячныхъ максимумовъ; при этомъ мѣсяцы январь, февраль ноябрь и декабрь были отброшены, такъ какъ въ Павловскѣ, по условіямъ облачности, наблюденій за это время иногда не имѣется вовсе, и вообще максимумы опредѣляются, по недостаточному числу ясныхъ дней, не съ такою степенью точности, какъ въ остальное время года. Чтобы получить сравнимыя съ Павловскомъ данныя, такъ же сдѣлано для Нижняго Ольчедаева¹⁾ и Парижа²⁾. Для Вашингтона взяты данныя, помѣщенные Н. Kimball'емъ

1) Матеріалы актиметрическихъ наблюденій г-ра Н. Д. Моркова любезно предоставлены мнѣ въ распоряженіе Обсерваторіи въ Павловскѣ. Наблюденія ведутся съ XI 1908 г. по компенсационному пиргелиометру Оунгстрема.

2) Кромѣ данныхъ, помѣщаемыхъ въ Ежемѣс. Бюлл. Обсерваторіи въ Parc St. Maur (1909—1912 гг.), приняты также въ расчетъ наблюденія за 1907 г., напечатанныя въ Ann. du Bureau Centr., 1907, Mémoires: статья A. Angot.

на чертежѣ, составленномъ для подобнаго же сравненія ежегодныхъ колебаній радіаціи для Монпелье, Лозанны, Варшавы и Вашингтона¹⁾. Даныя для Вашингтона выражены въ % средней величины за весь періодъ.

На чертежѣ II обращаетъ на себя вниманіе полное совпаденіе хода кривыхъ для всѣхъ разсматриваемыхъ пунктовъ. Аномалія 1907 года отмѣчается для Павловска, Парижа и Вашингтона; аномалія 1912 года, какъ уже было указано, выступаетъ всюду въ Америкѣ и Европѣ. О распространенности аномаліи 1903 года было уже упомянуто рашѣе.

Важно отмѣтить также то обстоятельство, что отрицательная аномалія наступаетъ сразу въ большемъ размѣрѣ, а послѣдующее уничтоженіе ея идетъ уже медленнѣе. Это находится въ согласіи съ припимаемымъ объясненіемъ такихъ аномалій изверженіями вулкановъ: продукты изверженія могутъ поступить въ атмосферу внезапно, а разсѣиваніе ихъ будетъ идти лишь постепенно.

Въ вопросѣ объ аномаліи 1912—13 гг. чрезвычайно важнымъ будетъ разсмотрѣніе наблюденій надъ солнечной радіаціей въ южномъ полушаріи: Аляска находится въ высокихъ широтахъ сѣвернаго полушарія, и если причиной аномаліи является дѣйствительно изверженіе вулкана на Аляскѣ, то оно можетъ и не оказать никакого вліянія на атмосферу южнаго полушарія²⁾.

Въ заключеніе помещаемъ нѣсколько копій съ записей термоэлектрическаго актинографа, полученныхъ въ Павловскѣ и въ Нижнемъ Ольчедаевѣ. Актинграфы системы Крова, съ гальванометрической точечной записью. Термоэлектрическіе пріемники этихъ актинографовъ сдѣланы, однако, не по типу, предложенному Крова (нѣсколько снаевъ въ видѣ ленты, навёрнутой на рамку), а видоизмѣнены съ такимъ расчетомъ, чтобы нагреваемые и неагреваемые снаи находились возможно близко другъ къ другу и были хорошо защищены отъ вѣтра и быстрыхъ колебаній температуры оболочки³⁾.

Какъ показываютъ полученные болѣе чѣмъ за годъ актинограммы, записи получаются очень удовлетворительныя; въ ясную погоду кривыя ра-

1) Н. Kimball. Solar radiation. Bull. of the M. W. Observ. Vol. 3, pars. 2, стр. 111.

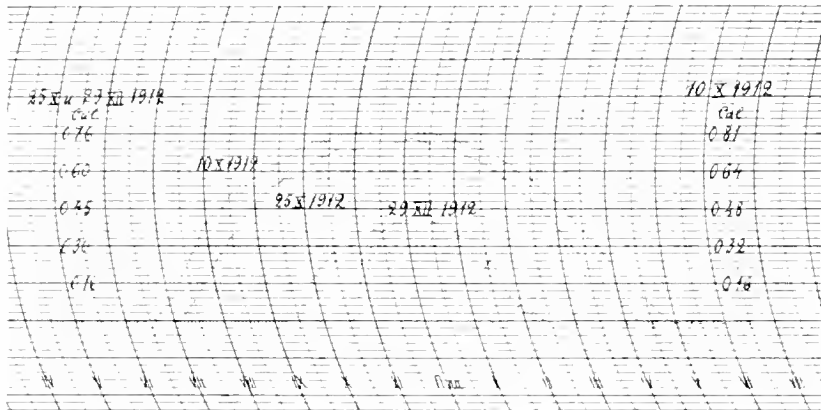
2) Во время печатанія статьи явился трудъ Н. Kimball'я: The Effect of the atmospheric turbidity of 1912 on solar radiation intensities and skylight polarization въ Bull. of the Mount Weather Obs. Vol. 5. Part. 5. Тамъ даны подробныя наблюденія надъ солнечной радіаціей и поляризацией неба. Въ этой работѣ имѣется ссылка на другую статью Н. Kimball'я: The Effect upon atmospheric Transparency of the Eruption of Katmai Volcano, помещенную въ Monthly Weather Review, Январь 1913 и содержащую подробности объ изверженіи, которое, дѣйствительно, было весьма значительнымъ.

Въ № 6 Met. Z. 1913 помещена замѣтка W. Kjosche (стр. 310) съ указаніемъ, что въ Санктъ-Иго (южн. полуш.) въ 1912 г. не было обнаружено помутненія атмосферы.

3) Пріемникъ былъ изготовленъ по указаніямъ автора механикомъ Конст. Обсерваторіи Ф. П. Пѣтуховымъ. Имъ же были сдѣланы и другія части прибора (гальванометръ, гелиостатъ) по образцу существующихъ.

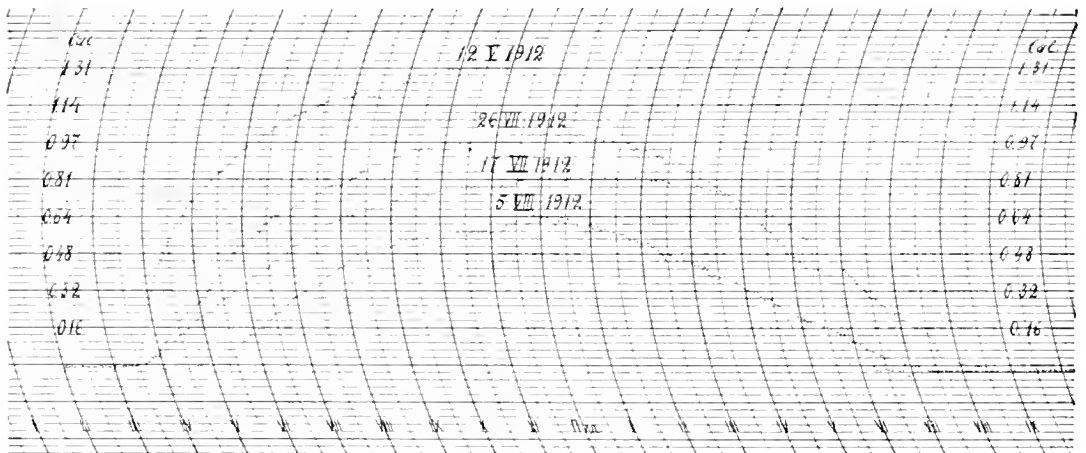
діації вдутъ плавно, съ колебаніями не болѣе 0.01—0.02 кал.; большіхъ быстрыхъ колебаній радіації в околонуденнаго сѣдла не замѣчается; все это вполне согласуется съ наблюденіями помощью компенсаціонныхъ шпретометровъ Онгстрема.

Записи актинографа. Павловскъ. Обсерваторія.



Черт. III.

Записи актинографа. Павловскъ. Обсерваторія.

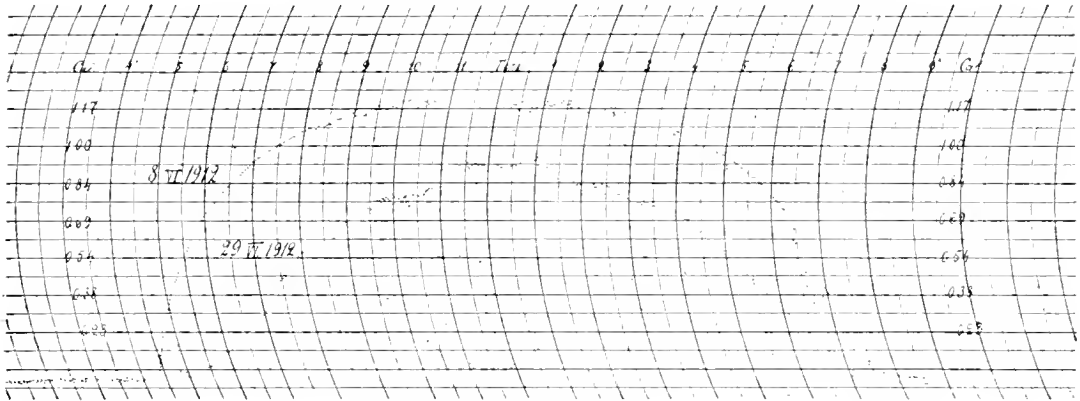


Черт. IV.

На черт. III и IV даны актинограммы отъ 12 V 12 (до возникновенія аномаліи) и нѣсколькихъ дней іюля, августа, октября и декабря. На чертежахъ V и VI приведены двѣ актинограммы для Нижняго Ольхедаева за 1912 г. и

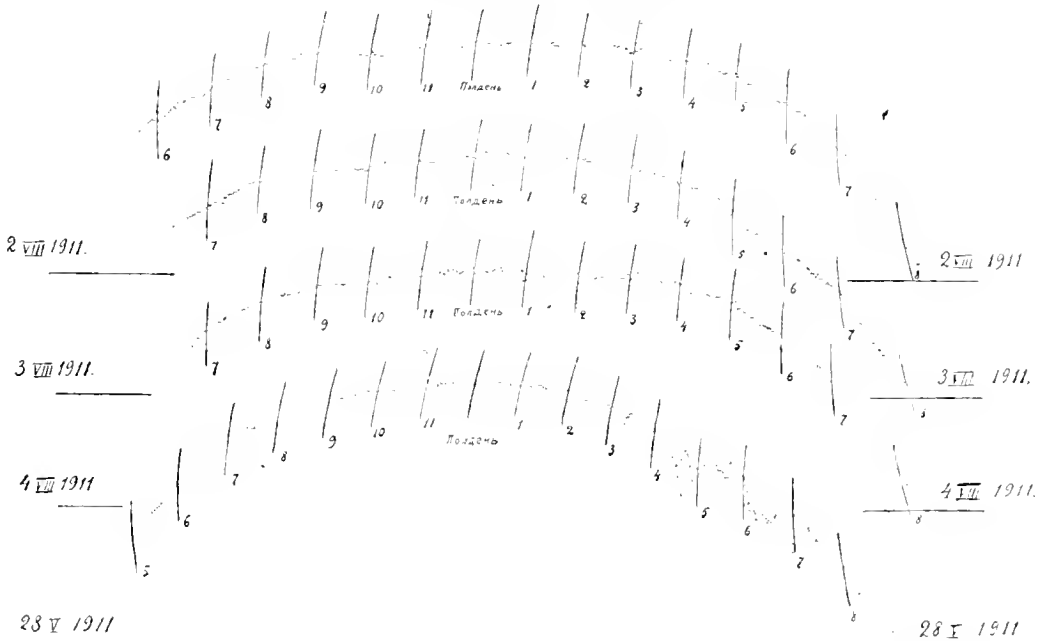
нѣсколько записей для Павловска изъ 1911 г. Эти послѣднія даны для сравненія нормального періода (1911 г.) съ аномальнымъ (1912). Изъ сравненія актинограммъ видно, что 1) въ аномальный періодъ кривая идетъ

Записи актинографа въ Нижнемъ Олѣдаевѣ.



Черт. V.

Записи актинографа. Павловскъ. Обсерваторія.



Черт. VI.

послѣ восхода и передъ закатомъ очень наклонно, т. е. радіація медленно возрастаетъ утромъ и падаетъ вечеромъ; въ нормальный періодъ, напротивъ, возрастаніе и паденіе радіаціи идетъ очень быстро; это обстоятельство показываетъ, что во время аномаліи мы дѣйствительно имѣемъ дѣло съ уменьшеніемъ прозрачности атмосферы, а не съ уменьшеніемъ радіаціи самого солнца; 2) въ аномальный періодъ, несмотря на отсутствіе признаковъ облаковъ, кривая радіаціи вообще бываетъ неровная, дѣлаетъ часто изгибы, что свидѣтельствуетъ, быть можетъ, о томъ, что поглощающій и разсѣивающій слой, находящійся въ высокихъ слояхъ атмосферы, не имѣетъ повсюду одинаковой густоты, какъ это и слѣдуетъ ожидать.

Химическое изелѣдованіе нѣкоторыхъ минера- ловъ цейлонскаго гравія.

Инженера Г. П. Черника.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 20 марта 1913 г.).

III.

При разборкѣ гравія изъ Ratnapura District обратила на себя вниманіе небольшая, тяжелая, нѣсколько продолговатой формы галька. Это былъ съ поверхности темно-сѣрой сильно окатанный минераль, съ одной стороны котораго сохранились слѣды кристаллической плоскости, и въ этомъ мѣстѣ онъ имѣлъ совершенно черный цвѣтъ. Минераль имѣлъ нѣтщичный, скорѣе всего раковистый изломъ и обладалъ въ немъ бархатисто-чернымъ цвѣтомъ, сильнымъ полуметаллическимъ блескомъ и сѣрою чертой. Твердость имѣлъ почти одинаковую съ отроклазомъ, на которомъ какъ будто бы все таки оставлялъ еле замѣтный слѣдъ. Спайности замѣчено не было; минераль обладалъ значительною хрупкостью.

Удѣльный вѣсъ гальки, опредѣленный при помощи гидростатическихъ вѣсовъ, получился равнымъ 6,05, а отборнаго матеріала (для рабочей навѣски), найденный пикнометрическимъ путемъ, — 6,08.

Въ краяхъ тонкихъ осколковъ минераль пропускалъ слабый красновато-бурый свѣтъ.

По принципѣ небольшого размѣра гальки для изготовленія шлифа можно было отдѣлить лишь весьма небольшой кусочекъ ея. Вооруженному глазу минераль представлялся въ видѣ преобладающей однородной аморфной массы. прозрачной, но окрашенной въ красновато-бурый цвѣтъ. Масса эта оказалась прорѣзанною трещинкою, заюлиненною какимъ то свѣтло-желтымъ ве-

ществомъ, обнаруживающимъ двойное лучепреломленіе. Части преобладающей массы, расположенныя по сосѣдству съ наружной поверхностью гальки, имѣли значительно болѣе темный оттѣнокъ того же красновато-бурого цвѣта и были либо мутны, либо вовсе не прозрачны, части же, соприкасающіяся съ трещинками уступали лишь остальнымъ частямъ въ прозрачности: онѣ обладали замѣтной мутностью. Такимъ образомъ, изслѣдованіе тонкаго шлифа заставляло предположить возможность наличности нѣкотораго поверхностнаго процесса, особенно въ частяхъ, соприкасающихся съ наружной поверхностью гальки. Это обстоятельство и было принято въ соображеніе при ручной отборкѣ, при помощи сильной луны, матеріала для навѣски: брались лишь кусочки изъ внутреннихъ частей гальки.

Минеральныя кислоты, даже въ концентрированномъ и нагрѣтомъ состояніи, очень слабо реагировали на минераль. Нѣсколько энергичнѣе дѣйствовала азотная кислота, окрашиваясь при этомъ въ еле замѣтный красновато-бурый цвѣтъ, соляная же остается почти совершенно такою же безцвѣтною даже послѣ продолжительнаго кипяченія съ минераломъ, превращеннымъ въ состояніе тончайшей пыли. Концентрированная серная кислота хотя и разлагаетъ минераль при нагрѣваніи, но реакція эта идетъ чрезвычайно медленно, требуя для достиженія конечнаго результата многократнаго повторенія.

Передъ паяльной трубкой минераль не плавится, измѣняя однако свой цвѣтъ и становясь желтовато-бурымъ. При температурѣ около 500° обнаруживается явленіе свѣченія, хотя таковое проявляется не въ сильной степени. При нагрѣваніи въ колбочкѣ минераль даетъ очень немного воды и выдѣляетъ газы, природа коихъ впрочемъ не опредѣлялась¹⁾. Сильно прокаленный въ пламени паяльной трубки минераль замѣтно увеличился въ своемъ удѣльномъ вѣсѣ (приблизительно на 7%). Въ пламени гремучаго газа минераль довольно трудно, но все же совершенно сплавлялся въ очень твердый шарикъ почти чернаго цвѣта, обладавшій кристаллическимъ строеніемъ. Удѣльный вѣсѣ сплавленной массы опредѣлился равнымъ 6,77. Сплавленный минераль совершенно не подвергается дѣйствію соляной и азотной кислотъ, серная-же по видимому едва-едва на него дѣйствуетъ; даже крѣпкая нагрѣтая плавиковая кислота съ трудомъ разлагаетъ порошокъ сплавленнаго предварительно минерала, что же касается бисульфатовъ щелочныхъ металловъ и кислыхъ фтористоводородокислыхъ щелочей, то таковыя въ расплавленномъ видѣ однаково легко разлагаютъ минераль независимо отъ того, былъ ли онъ предварительно сплавленъ, или нѣтъ.

1) Пробы на фторъ и углекислоту дали отрицательные результаты.

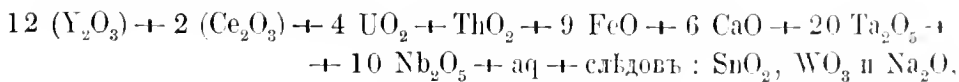
Какъ въ бурѣ, такъ и въ фосфорной соли минераль растворяется почти одинаково трудно, и уже при небольшихъ, сравнительно, насадкахъ получаютъ мутныя стекла. Съ первымъ изъ этихъ плавней какъ въ окислительномъ, такъ и въ восстановительномъ пламени получаютъ грязно-зеленаго цвѣта перлы, съ тою только разницей, что стекло, полученное во вѣншемъ пламени, имѣтъ ясно выраженный желтоватый оттѣнокъ, котораго не замѣчается въ перлѣ, полученномъ въ восстановительномъ пламени. При прерывистомъ дутьѣ получаютъ непрозрачныя, бураго цвѣта перлы. Съ фосфорной солью въ томъ и другомъ пламени получаютъ стекла довольно яркаго зеленаго цвѣта. Минераль обладаеть довольно слабымъ, хотя и ясно выраженнымъ свойствомъ радиоактивности.

Химическій составъ минерала оказалъ слѣдующій:

(Навѣска 5.7388 грамма).

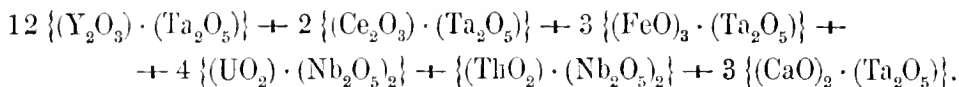
CaO = 1.89%	$\frac{1.89}{56.09} = 0,0336958$,	принимаетъ за	6.00.
(Y ₂ O ₃) = 17.85%	$\frac{17.85}{265.2} = 0,0673$	соотвѣтствуетъ	12.
(Ce ₂ O ₃) = 3.72%	$\frac{3.72}{328.72} = 0,0113$	»	2.
UO ₂ = 6.06%	$\frac{6.06}{270.5} = 0,0224$	»	4.
ThO ₂ = 1.52%	$\frac{1.52}{280.42} = 0,0054$	»	1.
FeO = 3.41%	$\frac{3.41}{71.85} = 0,0475$	} 0.0505	» 9.
MnO = 0.21%	$\frac{0.21}{70.93} = 0,0030$		
Ta ₂ O ₅ = 49.58%	$\frac{49.58}{442} = 0,1122$	»	20.
Nb ₂ O ₅ = 14.96%	$\frac{14.96}{267} = 0,0560$	»	10.
H ₂ O = 0.12%				
SnO ₂	} слѣды			
WO ₃				
Na ₂ O				
Сумма				99.41%.

Числа эти показываютъ, что минераль состоитъ изъ



1) Относительно формы, въ которой присутствуетъ уранъ, см. дальше, при описаніи хода анализа.

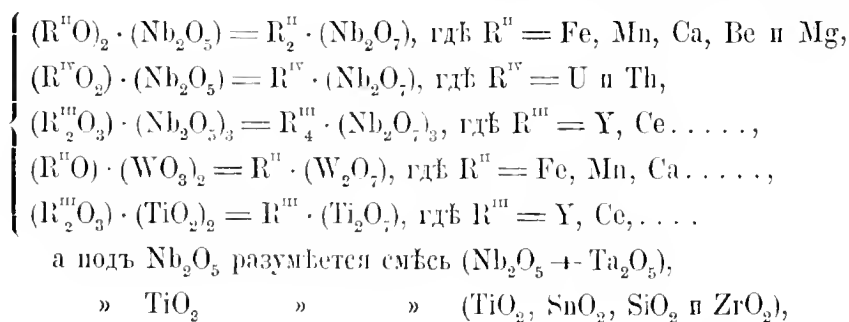
откуда въ свою очередь вытекаетъ формула:



Первые три члена этой формулы суть ортотанталаты рѣдкихъ земель и желѣза, слѣдующіе два — метаніобаты урана и торія, послѣдній же членъ представляетъ изъ себя паратанталатъ извести. Въ виду того, что преобладающими основаніями въ минералѣ являются рѣдкія земли вообще и окислы металловъ группы птрія въ частности, доминирующей же кислотной частью его служитъ танталовая кислота, то по химическому составу минералъ слѣдуетъ причислить къ разновидностямъ *иттротанталита*.

Нельзя сказать, чтобы въ отношеніи физическихъ свойствъ нашъ минералъ принадлежалъ къ числу типичныхъ представителей этого вида минераловъ; скажемъ болѣе: въ этомъ отношеніи онъ даже скорѣе обнаруживаетъ большее сходство съ родственными иттротанталитами фергузонитами¹⁾. Въ самомъ дѣлѣ, удѣльный вѣсъ 6,08 уже нѣсколько высокъ не только для иттротанталитовъ, но даже и для фергузонита, составляя принадлежность скорѣе обыкновенныхъ танталитовъ²⁾; явленіе свѣченія также присуще большинству фергузонитовъ и не указывается у иттротанталитовъ; въ своихъ отношеніяхъ къ плавнямъ нашъ минералъ напоминаетъ нѣкоторыя разновидности самарскита и т. д. Наоборотъ, положительными признаками сходства служатъ: характеръ излома, цвѣтъ минерала и его черты и т. д.

W. C. Brögger въ своемъ трудѣ *Die Mineralien der Süd-norwegischen Granit-Pegmatitgänge* (1906), придаетъ *иттротанталиту* формулу:



считая, что въ составъ чернаго иттротанталита входятъ исключительно соли пара-кислотъ: танталовой, ніобовой, титановой и вольфрамовой. Однако, если

1) Последніе не представляютъ собой рѣдкости въ гравіяхъ Ratnapura Distrikt.

2) Удѣльный вѣсъ танталита изъ Bröggera опредѣленъ равнымъ 6,08.

бы сдѣлать попытку примѣненія даваемыхъ этимъ авторомъ формулъ къ результатамъ нашего анализа, то получились бы разницы, обнаруживающія полную непримѣнимость этихъ формулъ къ результатамъ нашего анализа. Данные, полученные нами, указываютъ на то, что въ нашемъ минералѣ, во всякомъ случаѣ, преобладаютъ нормальные танталаты (то-есть соли орто-танталовой кислоты) рѣдкихъ земель и желѣза, за ними слѣдуютъ мета-пикбаты четырехъ атомныхъ элементовъ; что же касается пара-солей, то таковыя образуетъ развѣ только известь. Такимъ образомъ, въ этомъ отношеніи между цейлонскимъ минераломъ, изслѣдованнымъ нами, и скандинавскими птротанталитами, служившими объектами изслѣдованій Blomstrand'a, имѣется весьма существенная разница; этимъ мы отнюдь не хотимъ возражать противъ правильности выводовъ W. C. Brögger'a, а лишь имѣемъ въ виду показать непримѣнимость даваемыхъ этимъ ученымъ формулъ къ нашему птротанталиту.

Теперь скажемъ кое-что относительно деталей производства самаго анализа. Въ виду чрезвычайной медленности, съ которой было бы сопряжено разложеніе минерала при помощи сѣрной кислоты, избранъ былъ болѣе быстрый путь — сплавленія весьма тонко измельченнаго минерала со свѣжеприготовленнымъ квелымъ сѣрнокислымъ натріемъ.

Въ виду того, что предварительнымъ испытаніемъ выяснилось, что разлагающее дѣйствіе бисульфатовъ щелочныхъ металловъ не зависитъ отъ того, былъ ли минералъ предварительно прокаленъ или даже сплавленъ, или же брался въ натуральномъ своемъ видѣ, явилась возможность прямого опредѣленія количества воды въ той же самой рабочей навѣскѣ. Количество ея оказалось чрезвычайно малымъ, а именно всего лишь 0.12%.

Самое разложеніе минерала выполнено было слѣдующимъ образомъ. Въ платиновую чашку, снабженную таковою же крышкою, помѣщено было около 30 граммовъ чистой, обезвоженной глауберовой соли и прибавлено было столько концентрированной сѣрной кислоты, сколько было необходимо для обращенія средней соли въ кислоту, послѣ чего содержимое чашечки нагрѣвалось на слабомъ огнѣ горѣлки. Когда масса расплавилась и погустѣла, ей дано было нѣсколько остыть, и къ затвердѣвшей кислотой сѣрнокислой соли натрія прибавлено было еще немного концентрированной сѣрной кислоты. Послѣ того, какъ масса подъ дѣйствіемъ послѣдующаго нагрѣванія снова сдѣлалась жидкою, въ нее малыми порціями начало вводиться вещество, при чемъ послѣ прибавленія каждой порціи сплавъ перемѣшивался маленькимъ платиновымъ шпательемъ, и чашечка закрывалась крышечкой. Послѣ введенія въ чашечку послѣдней порціи вещества жаръ былъ усиленъ, пока

расплавленная масса не приняла темно-краснаго цвѣта. Продержавши чашечку при такой температурѣ около 10 минутъ, пламя убрали, и массу дано было нѣсколько охладиться; затѣмъ прибавлено было къ нему темнаго концентрированной сѣрной кислоты, и снова продолжали нагреваніе, постепенно усиливая жаръ до темно-краснаго каленія, при каковой температурѣ чашечка была продержана въ теченіе получаса. Къ концу операциі массу сдѣлался густымъ и совершенно прозрачнымъ, что же касается газобразныхъ продуктовъ разложенія сѣрной кислоты, то ихъ отдѣленіе стало уже довольно слабымъ. Послѣ этого чанка съ содержимымъ была перенесена въ холодную воду, при чемъ расплавленная масса совершенно отдѣлилась отъ стѣнокъ чанки; затѣмъ масса была измельчена въ малыми порціями вводилась въ холодную воду, содержащую небольшое количество соляной кислоты. Примѣненіе кислаго сѣрниокислаго агента въ качествѣ разлагающаго реагента имѣетъ то преимущество передъ обыкновенно употребляющимся съ этою же цѣлью калиевымъ бисульфатомъ, что этимъ способомъ избѣгается образованіе труднорастворимыхъ въ водѣ двойныхъ сѣрниокислыхъ солей рѣдкихъ земель церитовой группы съ сѣрниокислымъ калиемъ, вынуждающихъ тратить много времени на дальнѣйшую операцию извлеченія ихъ изъ сплава водой и концентрацію полученныхъ вытяжекъ. Это особенно сказывается при разложеніи рѣдкоземельныхъ минераловъ, богатыхъ окислами металловъ церитовой группы.

Но окончаніи обработки расплавленной массы водой всѣ основанія, загрязненныя небольшимъ количествомъ металлическихъ кислотъ, оказываются перешедшими въ растворъ, тогда какъ металлическія кислоты почти цѣлкомъ остаются нерастворенными въ видѣ бѣлаго осадка (если есть кремнеземъ, то онъ также будетъ съ металлическими кислотами въ осадкѣ, если же присутствуетъ въ минералѣ титановая кислота, то въ осадкѣ она будетъ лишь меньшей своей частью). Послѣ того, какъ весь избытокъ плавня перешелъ вмѣстѣ со всѣми растворимыми частями въ растворъ, таковой вмѣстѣ съ осадкомъ былъ перенесенъ въ двухлитровую колбу, въ горло которой вставленъ былъ обратный холодильникъ, и содержимое колбы приведено было въ сильное кипѣніе, которое поддерживалось въ теченіе около восьми часовъ. Такого сравнительно небольшого времени въ данномъ случаѣ было съ избыткомъ достаточно для полнаго осажденія металлическихъ кислотъ по той причинѣ, что у насъ титановая кислота отсутствовала совершенно; въ противномъ случаѣ время кипяченія надлежало бы продлить въ нѣсколько разъ больше. Жидкости дано было отстояться, и прозрачный растворъ декантировался съ осадка, послѣ чего послѣдній былъ тщательно промытъ водой до

тѣхъ поръ, пока въ промывныхъ водахъ амміакъ перестать давать сколько-нибудь замѣтный осадокъ. Выдѣленные такимъ путемъ изъ жидкости металлическія кислоты могли содержать примѣси вольфрамовой и оловянной кислотъ, а также нѣсколько желѣза (если бы у насъ были также: кремнеземъ, свинецъ, титановая кислота и цирконовая земля, то таковыя могли быть также въ осадкѣ съ металлическими кислотами), въ растворѣ же будутъ находиться: перитовыя и гадолинитовыя земли, уранъ, торій, известь, марганецъ и желѣзо (глиноземъ, магnezія и циркона у насъ вовсе отсутствовали). Осадокъ металлическихъ кислотъ настаивался затѣмъ съ растворомъ многосѣристаго аммонія, который его освободилъ отъ олова и вольфрамовой кислоты¹⁾. Увлеченное металлическими кислотами желѣзо, переходя подъ влияніемъ сѣристаго аммонія въ состояніе сѣристаго, обуславливаетъ окрашивание осадка въ черный цвѣтъ. Олово и вольфрамовая кислота отдѣлены были другъ отъ друга при помощи способа, основаннаго на накаливаніи смѣси ихъ окисловъ въ струѣ водорода. Возстановленное при этомъ металлическое олово извлекалось соляной кислотой.

Остатокъ металлическихъ кислотъ, загрязненныхъ примѣсью сѣристаго желѣза, былъ смытъ съ фильтра въ фарфоровую чашку, и туда прибавлена была смѣсь десятипроцентной сѣрной кислоты и обыкновенной чистой продажной (то есть трехпроцентной) перекиси водорода. Эта операція имѣла цѣлью удостовѣриться, не загрязнены ли металлическія кислоты присутствіемъ кремнезема или не разложенаго минерала (свинецъ у насъ отсутствовалъ, въ противномъ случаѣ онъ выпалъ бы также въ осадокъ). Однако весь осадокъ перешелъ въ растворъ (въ этой же смѣси растворились бы вольфрамовая и оловянная кислоты, если бы онѣ не были раньше выдѣлены, а также циркона, въ случаѣ своего присутствія), что служило доказательствомъ совершеннаго отсутствія кремнезема и полнаго разложенія всего взятаго количества минерала. Полученный растворъ былъ профильтрованъ сквозь тотъ же фильтръ, съ котораго черный осадокъ былъ смытъ въ фарфоровую чашку, при чемъ перешли въ растворъ оставшіяся на немъ несмытыя частицы осадка металлическихъ кислотъ (если бы у насъ были титанъ и циркона, то таковыя также перешли бы въ растворъ). Изъ полученной жидкости надлежало выдѣлить металлическія кислоты. Съ этой цѣлью къ жидкости прибавлена была сѣристая кислота, и она кипятилась въ теченіе восьми часовъ

1) Строго говоря, операція эта не ведетъ къ абсолютному освобожденію металлическихъ кислотъ отъ олова и вольфрама, но въ присутствіи небольшихъ количествъ послѣднихъ двухъ, какъ то имѣетъ мѣсто въ данномъ случаѣ, даетъ вполне удовлетворительные практическіе результаты.

подъ рядъ (если бы была также и титановая кислота, то для выдѣленія таковой пришлось бы кипяченіе вести гораздо дольше); по окончаніи этой операціи металлическія кислоты оказались уже нацѣло выпавшими въ осадокъ, отдѣлившись такимъ образомъ отъ загрязняющаго ихъ желѣза, которое осталось въ растворѣ (если бы была цирконъ, то вмѣстѣ съ нею). Осадокъ послѣ тщательной промывки былъ высушенъ, прокаленъ, и чистая смѣсь ніобовой и танталовой кислотъ взвѣшена.

Одна отъ другой металлическія кислоты не отдѣлялись; определено было лишь количество ніобовой кислоты по способу Metzger и Taylor'a. Способъ этотъ, какъ извѣстно, основанъ на дѣйствіи возстановителя Jones въ присутствіи сѣриой и янтарной кислотъ на сильно разведенный растворъ сплава смѣси металлическихъ кислотъ съ кислыми сѣриокислыми щелочами. Подъ влияніемъ этого возстановителя ніобовая кислота обращается въ соединеніе $Nb_{20}O_{31}$ и опредѣляется въ растворѣ при помощи титрованія хамелеономъ. Способъ этотъ въ отношеніи Nb_2O_5 гораздо быстрѣе и точнѣе метода Марпльяка, но въ немъ танталовая кислота опредѣляется уже изъ разности.

Къ жидкости, изъ которой выдѣлены были металлическія кислоты, прибавлено было немного пашатыря и избытокъ амміака, каковая операція осадила гидраты окисловъ церитовыхъ и гадолинитовыхъ металловъ, желѣза, урана и торія (глиноземъ и цирконій у насъ отсутствовали вовсе), отдѣлившись такимъ образомъ ихъ отъ щелочныхъ земель и марганца, нерешедшихъ въ фильтратъ. Тщательно промытый горячей водою осадокъ былъ растворенъ въ возможно маломъ количествѣ соляной кислоты; жидкость осаждена избыткомъ горячаго раствора щавелевой кислоты; по прошествіи 12 часовъ осадокъ былъ отфильтрованъ и промытъ горячей водою, содержащей щавелевую кислоту. Въ осадокъ, въ видѣ оксалатовъ, выдѣлились торій, а также земля церитовой и гадолинитовой группъ, въ жидкости же остались уранъ и желѣзо (глиноземъ у насъ отсутствовалъ).

Торій отъ рѣдкихъ земель отдѣленъ былъ при помощи способа Wugouboff и Verneil, измѣненнаго Velz'омъ, осажденіемъ изъ слабо кислаго азотнокислаго раствора десятипроцентною перекисью водорода въ присутствіи пашатыря или амміачной селитры. Операція была повторена.

Рѣдкія земли были отдѣлены одна отъ другой тѣмъ же способомъ, который описанъ былъ въ главѣ второй при анализѣ чевкингга.

Жидкости, отфильтрованная отъ осадка щавелевыхъ солей, была дважды осаждена смѣсью сѣривстаго аммонія и песодержащаго углекислаго аммонія амміака; осадокъ тщательно промытъ, переведенъ въ растворъ; желѣзо обычнымъ путемъ окислено, и въ полученной жидкости

уранъ отъ желѣза отдѣленъ былъ по способу осажденія послѣдняго смѣсью сѣрнистаго и углекислаго аммонія. Оставшеся въ нерастворимомъ, въ этой смѣси, осадкѣ желѣзо было опредѣлено обычнымъ путемъ, послѣ переведенія въ закисную форму, титрованіемъ хамелеономъ.

Вытяжка, содержащая $UO_2 \cdot (CO_3)_3 \cdot (NH_4)_4$, была выварена почти до-суха, жидкость подкислена соляной кислотой, и изъ полученнаго раствора уранатъ аммонія осажденъ былъ посредствомъ амміака. Послѣ тщательной промывки его водою, содержащей 2% амміачной селитры и небольшую подмѣсь амміака, осадокъ былъ высушенъ, прокаленъ и взвѣшенъ въ видѣ U_3O_8 . Полученная закись-окись урана перечислена была затѣмъ на UO_2 . Для контроля U_3O_8 при помощи сѣрной кислоты переведена была въ $UO_2SO_4 \cdot U(SO_4)_2$ ¹⁾, и количество двуокиси урана вторично опредѣлено было при помощи титрованія хамелеономъ.

Наличность въ минералѣ одной лишь закисной формы желѣза выяснилась еще при предварительномъ качественномъ анализѣ минерала, почему въ опредѣленіи этой составной части въ отдѣльной порціи надобности не встрѣчалось. Обратимся теперь къ числовымъ даннымъ нашего анализа и сравнимъ ихъ съ данными позднѣйшихъ анализовъ скандинавскихъ иттротанталитовъ, выполненныхъ Blomstrand'омъ.

Авторомъ не найдено вовсе нѣкоторыхъ составныхъ частей, опредѣленныхъ Blomstrand'омъ въ иттротанталитахъ изъ Råde (Berg) и Hattevik (Dillingö). Такъ, напримѣръ, цирконовая земля, титановая кислота, магнезія, бериллій и свинець у насъ совершенно отсутствуютъ, что же касается оловянной и вольфрамовой кислотъ, а также натровой щелочи, то онѣ, хотя и имѣются, но присутствуютъ у насъ въ совершенно ничтожныхъ количествахъ.

Нашъ минералъ выдѣляется значительнымъ содержаніемъ металлическихъ кислотъ вообще, танталовой же въ частности. Blomstrand опредѣлилъ общее количество этихъ кислотъ въ образцѣ изъ Råde въ 59,91% и въ иттротанталитѣ изъ Hattevik въ 55,01%, нами же ихъ найдено 64,54%²⁾. Такъ же точно довольно значительно разнятся между собой взаимныя отношенія отдѣльныхъ металлическихъ кислотъ. Напримѣръ:

1) По способу Belhoubek (Journal für prakt. Chemie 99.231), измѣненному Zimmermann'омъ (Ann. d. Chem. u. Pharm. 232.285) и Nilstrand'омъ (U. S. Geol. Survey 1889, 7890).

2) Въ иттротанталитѣ, изслѣдованномъ авторомъ раньше (см. Записки Императорскаго Минералогическаго Общества т. XLV, вып. 1, стр. 276—277), общее количество металлическихъ кислотъ получено было еще большимъ, а именно $42,99 + 23,95 = 66,94\%$.

для иттротанталита изъ Råde (Berg)	мы имѣемъ $Ta_2O_5:Nb_2O_5 = 39.53:20.38 = 1.91,$
» » » Hattevik (Dillingö)	» » » $= 37.26:17.75 = 2.01,$
» нашего минерала	$Ta_2O_5:Nb_2O_5 = 49.78:14.96 = 3.31$ 1).

Какъ показываютъ числа этихъ пропорцій, въ нашемъ минералѣ танталовая кислота преобладаетъ надъ ниобовой въ гораздо большей степени, нежели въ иттротанталитахъ, изслѣдовавшихся Blomstrand'омъ. Изъ другихъ кислотъ, обыкновенно показанныхъ въ иттротанталитахъ, у насъ найдены лишь оловянная и вольфрамовая, но и то въ количествахъ, не превышающихъ слѣды, тогда какъ въ скандинавскихъ иттротанталитахъ онѣ входятъ, повидному, въ гораздо большихъ пропорціяхъ: Blomstrand опредѣлилъ въ образцѣ изъ Råde 0,66% WO_3 и 1,20% SuO_2 , а въ минералѣ изъ Dillingö соответственно 2,02% и 2,96%. Ни кремнезема, ни титановой кислоты, опредѣленныхъ Blomstrand'омъ въ этихъ минералахъ соответственно: $SiO_2 = 0,96\%$ и 0,61% и $TiO_2 = 1,67\%$ и 2,63%, въ цейлонскомъ минералѣ не оказалось ни малѣйшихъ слѣдовъ.

Группа трехатомныхъ элементовъ у насъ такъ же, какъ и въ скандинавскихъ иттротанталитахъ, представлена лишь однимъ рѣдкими землями, количество которыхъ, впрочемъ, въ нашемъ минералѣ нѣсколько больше, нежели въ иттротанталитахъ, изслѣдованныхъ Blomstrand'омъ. Имъ найдено общее количество рѣдкихъ земель въ образцѣ изъ Råde 18,19% ($2,13\%$ Ce_2O_3 и $16,06\%$ Y_2O_3), въ минералѣ же изъ Hattevik 16,98% ($0,92\%$ Ce_2O_3 и $16,06\%$ Y_2O_3). Такимъ образомъ, количество рѣдкихъ земель у насъ на три съ лишкомъ процента больше найденнаго Blomstrand'омъ максимумомъ.

Что касается природы рѣдкихъ земель, то, повидному, и въ этомъ отношеніи существуетъ довольно значительное различіе. Blomstrand опредѣлялъ окислы гадолиниевыхъ металловъ, анализированныхъ имъ двухъ иттротанталитовъ, какъ состоящіе въ среднемъ изъ 12,50% Y_2O_3 и 3,56% Er_2O_3 , при чемъ молекулярные вѣса смѣси окисловъ были опредѣлены имъ въ натурѣ и оказались: для земель минерала изъ Råde $Me_2O_3 = 255$, а изъ Hattevik $Me_2O_3 = 250^2$). Въ нашемъ же минералѣ оказалось, что среди окисловъ гадолиниевыхъ металловъ около 75% приходится на долю окисловъ иттрія,

1) Rammelsberg для чернаго иттротанталита изъ Ytterby нашелъ отношеніе $Ta_2O_5 : Nb_2O_5 = 46.25 : 12.32 = 3.75$, а для сѣраго изъ Gamle Kōrarvet'a это отношеніе имъ опредѣлено равнымъ $43.44 : 14.41 = 3.01$.

2) Отсюда соответственно для перваго образца имѣемъ $Me = 103,5$, а для втораго $Me = 101$.

остальные же 25% падают на земли, обладающія спектромъ поглощенія. Молекулярный вѣсъ гадолиниевыхъ металловъ также опредѣленъ былъ авторомъ въ натурѣ и оказался равнымъ $Me_2O_3 = 265,2$, что даетъ для $Me = 108,6$. Такъ же точно опредѣленъ былъ для нашего анализа частичный вѣсъ смѣси окисловъ церитовыхъ металловъ, который оказался равнымъ $Me_2O_3 = 328,72$, что даетъ $Me = 140,36$. Среди земель этой группы около 60% заключенъ церія, около 25% приходится на долю окисловъ лантана, остальные же 15% падаютъ на компоненты дидима, при чемъ окислы неодима приблизительно вдвое преобладаютъ надъ количествомъ окисловъ его близнеца, празеодима.

Щелочпоземельные металлы въ нашемъ минералѣ имѣютъ единственнымъ своимъ представителемъ известь. Таковая опредѣлена была нами въ количествѣ, не выходящемъ за предѣлы крайнихъ цифръ, полученныхъ Blomstrand'омъ для этой же составной части скандинавскихъ иттроганталитовъ. Ни магnezіи, ни берилловой земли, опредѣленныхъ скандинавскимъ химикомъ, мы не могли обнаружить ни малѣйшихъ слѣдовъ.

Изъ прочихъ двухатомныхъ элементовъ у насъ имѣются только марганецъ и желѣзо, но и тотъ и другое найдены въ количествахъ гораздо меньшихъ тѣхъ, кои опредѣлены были Blomstrand'омъ¹⁾, но лишь немного отличающихся отъ числа (3,80%), полученнаго Rammelsberg'омъ при анализѣ чернаго иттроганталита изъ Ytterby.

Изъ числа окисловъ четырехатомныхъ элементовъ, имѣющихся въ анализахъ Blomstrand'a трехъ представителей: цирконіевую и торіевую земли, а также двуокись урана²⁾, нами найдены лишь послѣдніе два окисла, цирконіевой же земли не обнаружено было ни малѣйшихъ слѣдовъ, несмотря на то, что таковая спеціально разыскивалась. Что касается урана и торія, то нашъ минералъ оказался ими богаче своихъ скандинавскихъ собратій почти что въ полтора раза. Выдѣленный изъ минерала окисель урана оказался довольно сильно радиоактивенъ, значительно превосходя въ этомъ отношеніи торіевый препаратъ, который также всетаки обладаетъ этимъ свойствомъ.

Нашъ минералъ оказался, сравнительно съ другими иттроганталитами, очень бѣднымъ водою.

1) Для минерала изъ Råde, для этихъ двухъ окисловъ Blomstrandъ даетъ цифры $FeO + MnO = 7,48 + 1,85 = 9,33\%$, а для иттроганталита изъ Hattvik $7,61\% + 1,01\% = 8,62\%$.

2) Для минерала изъ Råde, Blomstrandъ даетъ: $0,57\%$ ZrO_2 , $0,67\%$ ThO_2 и $3,85\%$ UO_2 , а для иттроганталита изъ Dillingö, соответственно: $0,46\%$, $10,81\%$ и $4,48\%$.

Изъ вышеизложеннаго явствуетъ, что хотя мы, вѣроятно, и имѣли въ своемъ распоряженіи иттротанталитъ, по химическій составъ онаго довольно существенно отличался отъ скандинавскихъ иттротанталитовъ. Нахожденіе фергусонита среди минераловъ цейлонскаго гравія не представляетъ рѣдкости, но, насколько извѣстно автору, весьма сходный съ нимъ по химическому составу черный иттротанталитъ до сего времени не былъ еще никѣмъ описанъ.

Химическая Лабораторія
Императорской Академіи Наукъ.
Ноябрь 1912 года.

Новыя изданія Императорской Академіи Наукъ.

(Выпущены въ свѣтъ 15 іюня — 15 сентября 1913 года).

36) **Извѣстія Императорской Академіи Наукъ.** VI Серія. (Bulletin. VI Série). 1913. № 11, 15 іюня. Стр. 583—688 + VIII. Съ 1 табл. 1913. Іех. 8^о.—1614 экз.

37) **Записки И. А. Н.** по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires. VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXI, № 5. Отчетъ по Николаевской Главной Физической Обсерваторіи за 1911 г., представленный Императорской Академіи Наукъ директоромъ Обсерваторіи М. Рыкачевымъ. (IV + 150 стр.). 1913. 4^о.—1100 экз.

Цѣна 90 коп.; 2 Mrk.

38) **Записки И. А. Н.** по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires. VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXI, № 6. С. В. Аверинцевъ. Предварительный отчетъ о поѣздкѣ на стипендію, учрежденную при Бейтеновскомъ Ботаническомъ садѣ. Часть I. (I + 68 стр.). 1913. 4^о.—800 экз.

Цѣна 55 коп.; 1 Mrk. 25 Pf.

39) **Записки И. А. Н.** по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires. VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXI, № 7. W. Stekloff (V. Steklov). Sur certaines questions d'analyse qui se rattachent à plusieurs problèmes de la physique mathématique. (I + 85 стр.). 1913. 4^о.—800 экз.

Цѣна 1 руб.; 2 Mrk. 25 Pf.

40) **Записки И. А. Н.** по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires. VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXI, № 8. А. Болдыревъ. Петроградія Восточнаго Мурмана (Ланландія). Съ 1 табл. и 1 картой. (I + 94 + II стр.). 1913. 4^о.—800 экз.

Цѣна 90 коп.; 2 Mrk.

41) Записки И. А. Н. по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXI, № 9. S. Navašin (Nawaschin) und V. Finn. Zur Entwicklungsgeschichte der Chalazogamen. *Juglans regia* und *Juglans nigra*. Mit 4 Tafeln. (I + 59 стр.). 1913. 4^o. — 800 экз. Цѣна 90 коп.; 2 Mrk.

42) Записки И. А. Н. по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXXII, № 1. Travaux du Laboratoire Zoologique et de la Station Biologique de Sébastopol de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg. С. А. Зерновъ. Къ вопросу объ изученіи жизни Чернаго моря. Съ 7 рисунками въ текстѣ, 8 таблицами и 2 картами. (II + 299 стр.). 1913. 4^o. — 1100 экз.

Цѣна 3 руб.; 6 Mrk. 65 Pf.

43) Записки И. А. Н. по Историко-Филологическому Отдѣленію (Mémoires VIII Série. Classe Historico-Philologique). Томъ XII, № 1. Oscar von Lemm. Bruchstücke koptischer Märtyrerakten. I—V. Mit einer Tafel. (XII + 84 стр.). 1913. lex. 8^o. — 650 экз.

Цѣна 1 руб. 10 коп.; 2 Mrk. 50 Pf.

44) Ежегодникъ Зоологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ (Annuaire du Musée Zoologique de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). 1913. Томъ XVIII, № 1. Съ 8 рис. въ текстѣ и 1 картой. (I + 167 + I + XXII стр.). 1913. 8^o. — 663 экз.

45) Фауна Россіи и сопредѣльныхъ странъ. преимущественно по коллекціямъ Зоологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ. Подъ редакціею Директора Музея акад. Н. В. Насонова. Насѣкомыя полужесткокрылыя (Insecta Hemiptera). Томъ III. Выпускъ 1. В. О. Ошанинъ. Cixiidae: Orgeniaria. Съ 1 табл. и 7 рис. въ текстѣ. (II + II + 114 стр.). 1913. 8^o. — 900 экз. Цѣна 70 коп.; 1 Mrk. 60 Pf.

46) Труды Ботаническаго Музея Императорской Академіи Наукъ. Выпускъ X. (Travaux du Musée Botanique de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). Съ 1 картой и 16 полт. въ текстѣ. (I + 214 стр.). 1913. 8^o. — 500 экз. Цѣна 2 руб. 25 коп.; 5 Mrk.

47) Труды Геологическаго Музея имени Петра Великаго Императорской Академіи Наукъ. (Travaux du Musée Géologique Pierre le Grand près l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). Томъ VI. 1912. Выпускъ 7 и

послѣдній. А. В. Николаевъ. Къ минералогіи Кыштымскаго горнаго округа. 1. Минералы Кыштымской и Каслинской дачь. (I+стр. 171—231 + титуль и оглавление къ VI тому). 1913. 8^o. — 563 экз.

Цѣна 45 коп.; 1 Мрк.

48) Труды Геологическаго Музея имени Петра Великаго Императорской Академіи Наукъ. (Travaux du Musée Géologique Pierre le Grand près l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). Томъ VII. 1913. Выпускъ 1. Годовой отчетъ Геологическаго и Минералогическаго Музея имени Императора Петра Великаго Императорской Академіи Наукъ. (I+58 стр.). 1913. 8^o. — 563 экз.

Цѣна 45 коп.; 1 Мрк.

49) Труды Геологическаго Музея имени Петра Великаго Императорской Академіи Наукъ. (Travaux du Musée Géologique Pierre le Grand près l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). Томъ VII. 1913. Выпускъ 2. Д. Н. Соколовъ. Окаменѣлости въ валуновъ на Новой Землѣ. Съ 3 таблицами. (I+стр. 59—92). 1913. 8^o. — 563 экз.

Цѣна 45 коп.; 1 Мрк.

50) Извѣстія Постоянной Центральной Сейсмической Комиссіи. Томъ 5. Выпускъ III. (Comptes-rendus des séances de la Commission Sismique Permanente. Tome 5. Livraison III). (II+стр. 237—435 + титуль и оглавление къ 5 тому + 1 табл.). 1913. lex. 8^o. — 513 экз. Цѣна 2 руб. 25 коп.; 5 Мрк.

51) Византійскій Временникъ, издаваемый при Императорской Академіи Наукъ подъ редакціею В. Э. Регеля. (Βυζαντινὴ Χρονικὴ). Томъ XVIII, выш. 1—4. (1911). (XXXI+398+124+160 стр.). 1913. lex. 8^o. — 513 экз.

52) Сборникъ Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ. Томъ XC, № 3. Памяти академика Якова Карловича Грота (род. 15 декабря 1812 г., сконч. 24 мая 1893 г.). Торжественное чествованіе 100-лѣтней годовщины его рожденія Императорской Академіей Наукъ 16 декабря 1912 года. (VI+87 стр.). 1913. 8^o. — 663 экз.

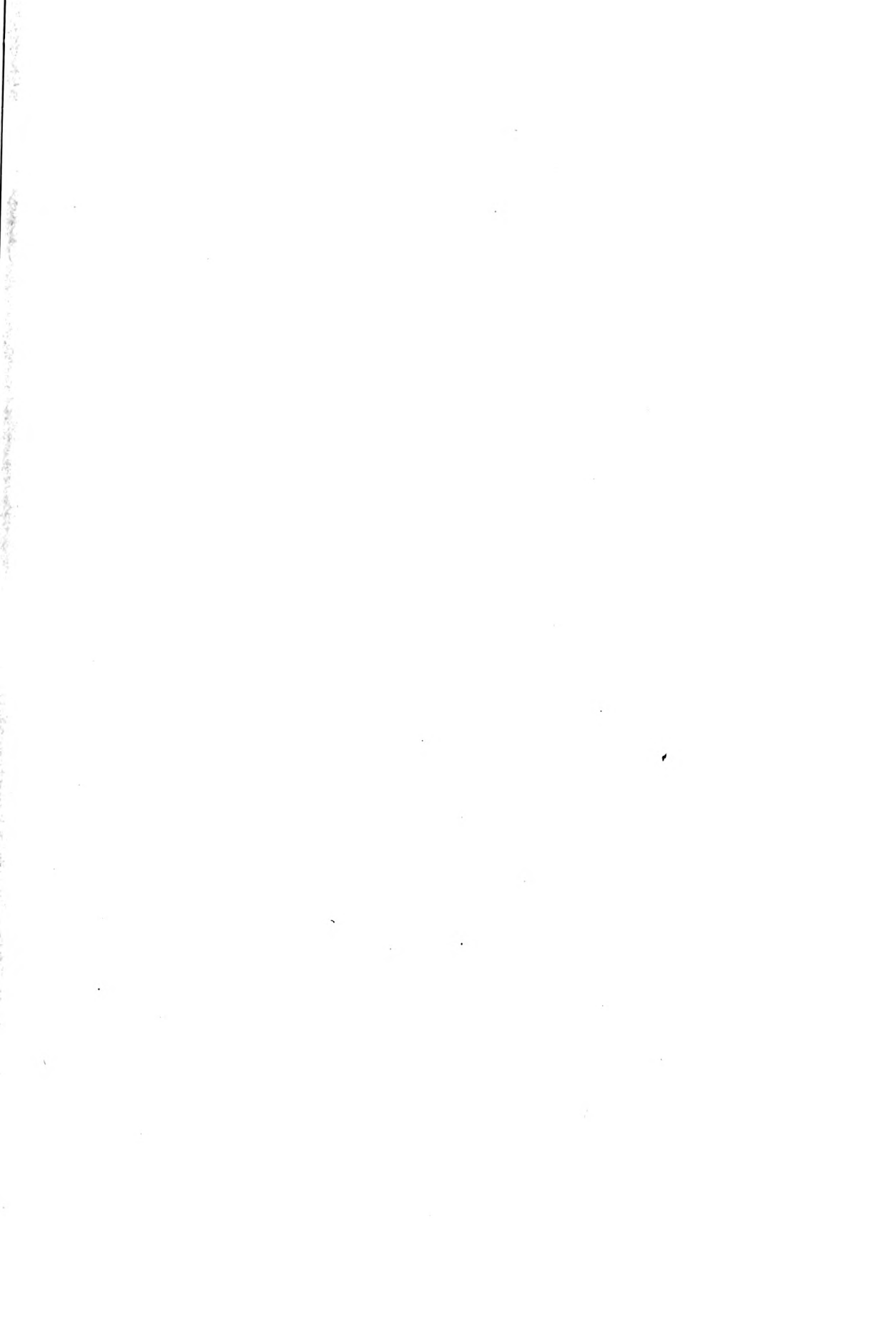
Цѣна 45 коп.; 1 Мрк.

53) Сборникъ Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ. Томъ XC, № 4. Девятнадцатое присужденіе преміи имени А. С. Пушкина 1911 года. Отчетъ и рецензія. (I+16 стр.). 1913. 8^o. — 663 экз.

Цѣна 20 коп.; 50 Рф.

54) **Извѣстія Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ 1913.** Тома XVIII-го книжка 1-я. Съ 23 рис. (384 стр.). 1913. 8°. — 813 экз. Цѣна 1 руб. 50 коп.

55) **Собраніе сочиненій Александра Николаевича Веселовскаго.** Изданіе Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ. Томъ первый. Съ портретомъ. (X + 622 стр.). 1913. 8°. — 1212 экз. Цѣна 2 руб.; 4 Mk. 50 Pf.



Оглавление.— Sommaire.

Статьи:	СТР.	Mémoires:	РАС.
*А. Бѣлопольскій. О спектрѣ α Canum Venaticorum.	689	А. Bѣлопольскій. Das Spectrum von α Canum Venaticorum.	689
*Гр. Н. А. Бобринская. Элементы и эфемериды планеты (300) Geraldina.	705	C-tesse N. Bobrinskoj. Éléments et éphéméride de la planète (300) Geraldina.	705
С. И. Савиновъ. Наибольшия величины напряженія солнечной радиации по наблюдениямъ въ Павловскѣ съ 1892 г. Ослабленіе радиации во вторую половину 1912-го года.	707	*S. I. Savinov. Les maxima de l'intensité de la radiation Solaire d'après les observations à Pavlovsck depuis 1892. Affaiblissement de la radiation Solaire en 1912.	707
Г. П. Чериниъ. Химическое изслѣдованіе въ некоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія, III.	721	*G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. III.	721
Новыя изданія	733	*Publications nouvelles.	733

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

1913.

4505

№ 13.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМИИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

1 ОКТЯБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE

1 OCTOBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для издания „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI серия) — „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое июня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятомъ Конференціею форматѣ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академіка, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстаную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго номера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ въ С.-Петербургъ лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимается на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступленія, въ соответствующихъ номерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти оттисковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать оттиски сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ оттисковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается отъ отдѣльныхъ оттисковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ рассылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и допояняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у коммисіонеровъ Академіи, пѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

ИЗВЛЕЧЕНІЯ

ИЗЪ ПРОТОКОЛОВЪ ЗАСѢДАНІЙ АКАДЕМІИ.

ОБЩЕЕ СОБРАНИЕ.

ЗАСѢДАНІЕ 27 АПРѢЛЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Собранія, что 11 марта н. ст. с. г. скончался, на 75-мъ году отъ рожденія, предѣдатель Почетительнаго Совѣта Института Карнеги въ Вашингтонѣ, д-ръ Джонъ Шау Биллингсъ (Dr. John Shaw Billings).

Память покойнаго была почтена вставаніемъ, и положено выразить Почетительному Совѣту Института Карнеги соболезнованіе.

За Министра Народнаго Просвѣщенія Товарищъ Министра В. Т. Шевяковъ обратился къ Вице-Президенту Академіи со слѣдующимъ (сообщеннымъ Канцеляріей Правленія въ Канцелярію Конференціи въ копіи) отношеніемъ отъ 6 апрѣля с. г. за № 16453:

„Препровождая при семъ списокъ съ Высочайше утвержденаго 24 марта сего года одобреннаго Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою закона объ отпускѣ изъ государственнаго казначейства средствъ на расходы по устройству въ текущемъ году въ С.-Петербургѣ Общаго Собранія Международной Ассоціаціи Академій, имѣю честь уведомить Ваше Превосходительство, что одновременно съ симъ дѣлается сношеніе съ Министромъ Финансовъ объ отпускѣ нынѣ же въ распоряженіе Правленія Императорской Академіи Наукъ разрѣшеннаго настоящимъ закономъ кредита“.

Положено принять къ свѣдѣнію, а приложенную къ означенному отношенію копію списка закона напечатать въ приложеніи къ настоящему протоколу.

Главноуправляющій Собственною Его Императорскаго Величества Канцелярією оберъ-гофмейстеръ А. С. Танъевъ, письмомъ отъ 10 апрѣля с. г. за № 1058 въ отвѣтъ на поздравленіе Конференціи Академіи съ со-рокалѣтіемъ его государственной дѣятельности, просилъ Вице-Прези-дента Академіи доложить Конференціи его глубокую признательность за оказанное вниманіе.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Начальникъ Штаба Заамурскаго Округа Отдѣльнаго Корпуса По-граничной Стражи препроводилъ въ Академію, при отношеніи отъ 23 марта с. г. за № 1333, одинъ экземпляръ составленной Старшимъ Адъютантомъ Штаба Заамурскаго Округа Подполковникомъ Барановымъ брошюры „Урянхайскій вопросъ“.

Положено благодарить Начальника Штаба Заамурскаго Округа отъ имени Академіи, а книгу передать въ бібліотеку Азіатскаго Музея.

Попечительство надъ имуществомъ умершаго статскаго совѣтника инженера путей сообщенія Гавріила Степановича Семиколѣнова (Либава, Зерновская улица, д. № 44) препроводило въ Академію 9 апрѣля с. г. выписку изъ духовнаго завѣщанія Г. С. Семиколѣнова (аналогич-ную съ ранѣе присланной въ Академію Прокуроромъ С.-Петербургскаго Окружнаго Суда и напечатанной въ приложеніи къ протоколу засѣданія Общаго Собранія 6 апрѣля с. г.), вмѣстѣ съ копіей указа о назначеніи Попечительства, и сообщило, что завѣщательное распоряженіе это огла-шено 8 февраля с. г. въ Либавскомъ Окружномъ Судѣ, и что въ настоящее время производится публикація о вызовѣ наслѣдниковъ и заинтересо-ванныхъ лицъ, которые обязаны въ теченіе 6 мѣсяцевъ со дня публика-ціи заявить о своихъ правахъ Либавскому Окружному Суду, почему Попечительство приглашаетъ Академію со своей стороны сдѣлать ука-занному Суду нѣтъ же свое заявленіе съ просьбой объ утвержденіи за-вѣщательнаго распоряженія Г. С. Семиколѣнова и выдачѣ затѣмъ ей копіи опредѣленія Суда.

Положено передать копію указа о назначеніи Попечительства надъ имуществомъ Г. С. Семиколѣнова въ Правленіе для зависящихъ распо-ряженій.

Александра Алексѣевна Чичерина (ст. Инжавино, Рязанско-Ураль-ской ж. д.) обратилась въ Общее Собраніе Академіи съ письмомъ отъ 31 марта с. г. нижеслѣдующаго содержанія:

„Приношу въ даръ Императорской Академіи Наукъ принадлежавшій моему покойному мужу, Борису Николаевичу Чичерину, дневникъ Ни-колая Ивановича Курьцова, обнимающій годы 1814—1817 и заключаю-щійся въ четырехъ рукописныхъ тетрадахъ.

„Выражаю желаніе, чтобы дневникъ хранился въ рукописномъ отдѣ-леніи Библіотеки и былъ доступенъ общему пользованію“.

Положено принять даръ А. А. Чичерной на указанныхъ въ письмѣ ея условіяхъ, о чемъ сообщить директору I-го Отдѣленія Библіотеки Академіи. и выразить жертвователю благодарность отъ имени Академіи.

Дѣлопроизводитель I и III Отдѣленій Академіи А. А. Петровъ представилъ въ даръ Академіи отъ имени бывшего начальника Заамурскаго Округа Отдѣльнаго Корпуса Пограничной Стражи генераль-лейтенанта Евгенія Ивановича Мартынова составленныя послѣднимъ брошюры:

1) Манджурскіе порядки. Выпускъ I. Снабженіе войскъ недоброкачественными продуктами. Москва 1913.

2) Манджурскіе порядки. Выпускъ II. Выдача китайцамъ чертежей желѣзнодорожныхъ мостовъ. Москва 1913.

Положено благодарить генераль-лейтенанта Е. П. Мартынова отъ имени Академіи, а брошюры передать въ I-ое Отдѣленіе Библіотеки.

Директоръ I-го Отдѣленія Библіотеки академикъ А. А. Шахматовъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Общаго Собранія, что извѣстный ученый славистъ докторъ Э. Ю. Мука пожертвовалъ Славянскому Отдѣлу Библіотеки свою специальную коллекцію Сербо-Лужицкихъ книгъ и періодическихъ изданій по прилагаемому списку съ просьбою о принятіи на условіяхъ, изложенныхъ въ прилагаемомъ при семъ заявленіи“.

Положено принять даръ д-ра Э. Ю. Мука на указанныхъ въ его заявленіи условіяхъ, о чемъ сообщить директору I Отдѣленія Библіотеки и въ Правленіе, и выразить жертвователю благодарность отъ имени Академіи.

Директоръ I Отдѣленія Библіотеки академикъ А. А. Шахматовъ читалъ нижеслѣдующее:

„Первое Отдѣленіе Библіотеки, стремясь восполнить многіе свои пробѣлы въ музыкальныхъ изданіяхъ, не разъ обращалось, между прочимъ, къ музыкально-издательской фирмѣ въ Москвѣ „П. Юргенсонъ“, со стороны которой всегда встрѣчалось особо предусмотрительное отношеніе въ смыслѣ полнаго и незамедлительнаго удовлетворенія всѣхъ просьбъ Библіотеки, при чемъ фирма не останавливалась даже передъ тѣми высокими цѣнами, которыя значились на нѣкоторыхъ изданіяхъ. Всего въ теченіе прошлаго академическаго года было выслано фирмой своихъ изданій приблизительно на сумму около 100 рублей. При личномъ свиданіи въ Москвѣ представителя Библіотеки съ представителемъ фирмы было получено увѣреніе, что фирма готова идти навстрѣчу всѣмъ просвѣтительнымъ цѣлямъ Библіотеки“.

Положено выразить Торговому дому „П. Юргенсонъ“ въ лицѣ его члена Бориса Петровича Юргенсона (Москва, Колпачный пер., соб. домъ) благодарность отъ имени Академіи.

Академикъ А. С. Лаппо-Давилевскій читалъ нижеслѣдующее:

„Согласно постановленію Общаго Собранія отъ 9 февраля с. г. представителю Академіи на Международномъ Историческомъ Конгрессѣ въ Лондонѣ было поручено „просить тотъ Комитетъ, на который возложена будетъ подготовка слѣдующаго за Лондонскимъ международнаго историческаго Конгресса, выяснить, въ какой формѣ и въ какомъ порядкѣ вопросъ объ употребленіи русскаго языка могъ бы быть поставленъ на обсужденіе“. Предварительное Совѣщаніе русскихъ делегатовъ, пріѣхавшихъ въ Лондонъ, пришло къ единогласному заключенію, что наиболѣе естественно и просто этотъ вопросъ можно было бы рѣшить въ связи съ устройствомъ слѣдующаго Конгресса въ Россіи. Въ виду того, что Франція уже готовила предварительныя съѣзды историковъ, а Италия, Германія и Англія приняли на себя организацію перваго, втораго и третьяго международныхъ историческихъ Конгрессовъ, происходившихъ въ Римѣ (1903 г.), Берлинѣ (1908 г.) и Лондонѣ (1913 г.), оказалось возможнымъ осуществить такое предположеніе: въ Общемъ Собраніи международнаго историческаго Конгресса въ Лондонѣ, 9 апрѣля н. ст. с. г., и имѣть честь, по предварительномъ соглашеніи съ исполнительнымъ Комитетомъ, отъ лица русскихъ делегатовъ предложить организовать четвертый международный историческій Конгрессъ въ С.-Петербургѣ въ 1918-омъ году. Это предложеніе, поддержанное делегатами отъ Германіи, Франціи и Австріи, было одобрено Общимъ Собраніемъ. Такимъ образомъ, вопросъ объ употребленіи русскаго языка будетъ поставленъ на обсужденіе въ томъ Комитетѣ, который будетъ образованъ въ ближайшее время для подготовки четвертаго международнаго историческаго Конгресса въ С.-Петербургѣ въ 1918-омъ году“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

1-е приложение къ протоколу засѣданія Общаго Собранія Академіи 27 апрѣля
1913 года.

Копія.

Слѣдокъ.

На подлинномъ Собственною Его Императорскаго Величества рукою
написано:

„Быть по сему“.

Въ Царскомъ Селѣ.
12 іюля 1913 года.

Скрѣпилъ: Государственный Секретарь Крыжановскій.
Одобренный Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою

ЗАКОНЪ

объ отпускѣ изъ государственнаго казначейства средствъ на расходы по устройству въ 1913 году въ С.-Петербургѣ общаго собранія международной ассоціаціи академій.

I. Отпустить изъ средствъ государственнаго казначейства въ 1913 г. десять тысячъ триста пятьдесятъ рублей въ пособіе Императорской Академіи Наукъ на расходы по устройству въ 1913 г. въ С.-Петербургѣ общаго собранія международной ассоціаціи академій.

II. Означенный въ отдѣлѣ I расходъ отнести на счетъ свободной наличности государственнаго казначейства.

Подписалъ: Предѣдатель Государственнаго Совѣта М. Акимовъ.

Скрѣпилъ: Статсъ-Секретарь Тимротъ. Вѣрно: п. о. дѣлопроизводителя Г. Бордье.

Съ подлиннымъ вѣрно:

Столоначальникъ П. Першцетскій.

ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНИЕ 15 МАЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія: 1) что 13 мая с. г. скончался въ С.-Петербургѣ представитель Токиѣской Академіи Наукъ на Сѣздѣ Международнаго Союза Академій профессоръ антропологіи въ Императорскомъ Токиѣскомъ Университетѣ Шѣгоро Цубои; 2) что 1 мая н. ст. с. г. скончался въ Вѣнѣ на 59-мъ году жизни директоръ Императорскаго и Королевскаго Придворнаго естественно-историческаго Музея, профессоръ высшей технической школы въ Вѣнѣ Эрнстъ Киттль (Ernst Kittl).

Присутствовавшіе почтили память усопшихъ вставаніемъ.

Положено выразить отъ имени Академіи соболезнованіе Токиѣской Академіи Наукъ и Императорскому Японскому Посольству въ С.-Петербургѣ, а также семьѣ покойнаго профессора Э. Киттля.

Департаментъ Народнаго Просвѣщенія Министерства Народнаго Просвѣщенія, отношеніями отъ 2 апрѣля с. г. за № 15278 (въ дополненіе къ отношенію отъ 16 января с. г. за № 1958) и отъ 30 апрѣля с. г. за № 18372 (въ дополненіе къ предыдущему отношенію), увѣдомили Канцелярію Конференціи, что представителями въ учрежденную при Академіи Междувѣдомственную Комиссію для производства магнитной съемки Россіи назначены: отъ С.-Петербургскаго Университета заслуженный ординарный профессоръ П. П. Боргманъ и экстраординарный профессоръ Н. А. Булгаковъ, а отъ Университета св. Владиміра ординарный профессоръ по кафедрѣ физики І. І. Косоноговъ.

Положено сообщить объ этомъ предѣдателью Комиссіи по производству магнитной съемки Россіи академику М. А. Рыкачеву.

На отношенія Академіи отъ 22 января с. г. относительно избранія представителей въ учрежденную при Академіи Междувѣдомственную Комиссію для производства магнитной съемки Россіи поступили слѣдующіе отвѣты:

1) Совѣтъ Императорскаго Николаевскаго Университета въ Саратовѣ отношеніемъ отъ 30 апрѣля с. г. за № 534, согласно опредѣленію своему

отъ 8 апрѣля с. г., увѣдомилъ Непремѣннаго Секретаря, что представительство отъ Николаевского Университета въ названной Комисіи возложено Совѣтомъ на и. д. экстраординарнаго профессора по кафедрѣ физики сего Университета В. Д. Зернова.

2) Ректоръ Императорскаго Казанскаго Университета отношеніемъ отъ 8 мая с. г. за № 1229 сообщилъ Академіи, что Физико-Математическій факультетъ Казанскаго Университета, согласно постановленію своему отъ 5 апрѣля с. г., ходатайствуетъ предъ Совѣтомъ Университета командировать въ качествѣ его представителя въ междуведомственной Комисіи по магнитной съемкѣ Россіи и. д. ординарнаго профессора В. А. Ульянина.

Положено сообщить содержаніе этихъ отношеній Предсѣдателю Комисіи по производству магнитной съемки Россіи академику М. А. Рыкачеву.

Отъ имени академика князя Б. Б. Голицына представлена для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статья его подъ заглавіемъ: „Beobachtungen mit zwei senkrecht zu einander aufgestellten aperiodischen Vertikalseismographen mit galvanometrischer Registrierung“ (Наблюденія съ двумя аперіодическими вертикальными сейсмографами съ гальванометрической регистраціей въ двухъ взаимно перпендикулярныхъ азимутахъ).

Положено напечатать названную статью въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ М. А. Рыкачевъ представилъ Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Запискахъ“ Императорской Академіи Наукъ статью Е. А. Кучинскаго „Магнитныя наблюденія, произведенныя съ 17 іюня по 7 августа н. ст. 1912 г. въ 26 пунктахъ Новгородской губерніи, 2-хъ — С.-Петербургской и 2-хъ — Олонецкой, и 1-ое повторное наблюденіе 27 марта н. ст. 1912 г. въ 1 пунктѣ С.-Петербургской губерніи“ [E. A. Kuchinskij. Observations magnétiques faites en 1912 (17 juin — 7 août n. st.) dans les gouvernements de Novgorod (26 points), de St.-Petersbourg (2 p.) et d'Olonec (2 p.) et une observation réitérée faite le 27 mars n. st. sur 1 point du gouvernement de St.-Petersbourg]. Названная статья составитъ 3-й выпускъ „Магнитной съемки Россійской Имперіи“.

Положено напечатать означенную статью въ „Запискахъ“ Академіи.

Академикъ М. А. Рыкачевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь представить Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Императорской Академіи Наукъ статью С. П. Савинова „Наибольшія величины напряженія солнечной радіаціи по наблюденіямъ въ Павловскѣ съ 1892 года. — Ослабленіе радіаціи во вторую половину 1912 г.“ (S. I. Savinov. Les maxima de l'intensité de la radiation solaire d'après les observations à Pavlovsk depuis 1892. Affaiblissement de la radiation solaire en 1912).

„Необычайное, рѣзкое пониженіе напряженія солнечнаго лучену-сканія, начиная съ послѣдней трети іюня прошлаго года, достигшее максимума въ сентябрѣ и продолжавшееся еще въ апрѣлѣ текущаго года, побудило автора изслѣдовать это въ высокой степени интересное явленіе, не ожидая окончанія предпринятой имъ обработки всего матеріала актиметрическихъ наблюдений, накопившагося за 20 лѣтъ въ Константиновской Обсерваторіи.

„Наиболѣе рѣзко и наглядно упомянутое пониженіе обнаруживается изъ сравненія наибольшихъ величинъ радіаціи за данный мѣсяць съ среднею величиною максимума за 20 лѣтъ за тотъ же мѣсяць. Оказывается, что въ среднемъ выводѣ за полугодіе съ іюля по декабрь 1912 г. величина радіаціи была на 35% ниже средней за 20 лѣтъ за то же полугодіе. Съ января по апрѣль 1913 г. все еще была отрицательная аномалія, но ослабленная до 13%.

„Отрицательныя аномаліи бывали и прежде, но впрочема онѣ не достигали такихъ размѣровъ; такъ, напримѣръ, въ 1903—1904 г., когда по всему земному шару наблюдались явленія, связанныя съ пылью, распространенною послѣ изверженій вулкана на островѣ Мартиникѣ, пониженіе радіаціи въ Павловскѣ достигало лишь 18% (за 4 мѣсяца наибольшаго пониженія — январь — апрѣль).

„Авторъ приводитъ убѣдительныя доказательства того, что затуманеніе неба происходило не въ нижнихъ, а въ верхнихъ слояхъ атмосферы. И на этотъ разъ, какъ въ годы послѣ изверженій на Мартиникѣ въ 1902 г. и вулкана Кракатау въ 1883 г., пониженіе радіаціи наблюдалось на обширномъ протяженіи; извѣстно, что оно наблюдалось во всей Европѣ, въ Сѣверной Америкѣ, въ Гренландіи и, по всей вѣроятности, на всей поверхности земнаго шара. Причину этого явленія, какъ справедливо замѣчаетъ авторъ, скорѣе всего слѣдуетъ приписать изверженіямъ вулкана, происходившимъ лѣтомъ 1912 г. на Аляскѣ.

Положено напечатать статью С. П. Савинова въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Бородинъ представилъ съ одобреніемъ для печатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статью С. Д. Львова „Объ участіи редуцтазы въ спиртовомъ броженіи“ (S. L'vov. Sur le rôle de la réductase dans la fermentation alcoolique).

Положено напечатать эту статью въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Бородинъ представилъ съ одобреніемъ для печатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статью В. Мальчевскаго „О значеніи кислорода при прорастаніи сѣмянъ гороха“ (V. Mal'čevskij. Sur l'influence de l'oxygène sur la germination des pois).

Положено напечатать статью В. Мальчевскаго въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Бородинъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь представить съ одобреніемъ для напечатанія въ „Трудахъ Ботаническаго Музея“ статью С. С. Ганешина „Матеріалы къ флорѣ Царства Польскаго. Формы рода *Hieracium*“ (S. Ganešin. Contributions à la flore de la Pologne. Les formes du genre *Hieracium*).

„Собранныя авторомъ въ Царствѣ Польскомъ въ теченіе 1903—1911 г.г. 97 формъ и проф. Н. В. Цингеромъ 3 формы рода *Hieracium* были обработаны С. Н. Zahn'омъ, которымъ описано 10 новыхъ подвиговъ: *H. Schultesii* F. Sch. ssp. *pseudocoryphodes* Zahn, *H. florentinum* All. ssp. *kelczense* Zahn, *H. Bauhini* Schult. ssp. *auriculoidiforme* Zahn, ssp. *agathantiforme* Zahn, *H. leptophyton* N. P. ssp. *pseudauriculoidiforme* Zahn, *H. umbelliferum* N. P. ssp. *chlorosciadium* Zahn, *H. silvaticum* L. ssp. *herbidum* Zahn, ssp. *plciophyllopsis* Zahn, ssp. *radomense* Zahn и *H. vulgatum* ssp. *subpunctillatiforme* Zahn.

„Кромѣ общаго списка всѣхъ собранныхъ формъ, авторомъ составленъ еще списокъ тѣхъ изъ нихъ, которыя были найдены совместно при одинаковыхъ физико-географическихъ условіяхъ. На основаніи его авторъ считаетъ нѣкоторыя „промежуточные“ виды Нэгели и Петера гибридами двухъ рядомъ растущихъ видовъ“.

Положено напечатать статью С. С. Ганешина въ „Трудахъ Ботаническаго Музея“.

Академикъ В. И. Вернадскій представилъ съ одобреніемъ для напечатанія:

1) въ „Трудахъ Геологическаго и Минералогическаго Музея“— статью никевера К. Егорова „О находкѣ радиоактивныхъ минераловъ на Байкалѣ“ (К. Egorov. Minéraux radioactifs découverts aux bords du lac Baïkal).

и 2) въ „Извѣстіяхъ“ Академіи: а) статью проф. Я. В. Самойлова „Полилитические гнѣсы Ислам-кую (Закасп. обл.)“ (J. V. Samojlov. Gypses polykitiques d'Islam-kuju (province Transcaspienne)) и б) статью А. Е. Ферсмана и Л. Г. Цитлядзевой „О нефедьевитѣ изъ округа Троицкоавска“ (A. E. Fersmann et L. G. Citlidzev. Sur la nefedjevite des environs de Troïkosavsk en Sibérie).

Положено напечатать представленные статьи въ указанныхъ академикомъ В. И. Вернадскимъ изданіяхъ.

Академикъ В. И. Вернадскій читалъ нижеслѣдующее:

„Честь имѣю просить о помѣщеніи въ „Трудахъ Геологическаго и Минералогическаго Музея“ отчетовъ Радиевой экспедиціи подъ заглавіемъ: „Исслѣдованія мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ Россійской имперіи“. Прислать къ печатанію желательно съ осени 1913 года. Всего въ предполагаемыхъ нынѣ къ изданію „Исслѣдованій“ будетъ заключаться до 20 печатныхъ листовъ; изъ нихъ первая часть —

„Исслѣдованія Пльменскихъ горъ“ — содержитъ карту и 11 печатныхъ листовъ: ее желательно помѣстить въ одномъ выпускѣ (I—V). Для того, чтобы не задерживать печатаніе Трудовъ Геологическаго Музея, желательно, чтобы эти выпуски, несмотря на то, что начнутся печатаніемъ въ этомъ году, были отнесены къ тому „Трудовъ“ слѣдующаго года.

„Въ составъ 1 и 2 части „Исслѣдованій“, нынѣ представляемыхъ, входятъ:

- I 1. Введеніе академика В. П. Вернадскаго.
- II—V 2. Исслѣдованія Пльменскихъ горъ — Л. А. Кулика, А. Е. Ферсмана, М. Е. Лезедовой, В. П. Крыжановскаго, Е. Д. Ревуцкой, Д. С. Бѣлянкина.
- VI 3. Радиоактивные минералы Адуя — А. Е. Ферсмана.
- VII 4. Ориитъ изъ Верхотурья — В. П. Вернадскаго и А. Е. Ферсмана.
- VIII 5. Монацитовые пески Сикарки — В. П. Вернадскаго и А. Е. Ферсмана.
- IX 6. Мѣсторожденіе урановыхъ рудъ Ферганы — В. П. Вернадскаго и К. А. Пенадкевича.
- X 7. Дневникъ изслѣдованій по Кавказу — Г. Г. Касперовича“.

Положено напечатать отчеты Радіевой экспедиціи въ „Трудахъ Геологическаго и Минералогическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статья его подъ заглавіемъ: „О новомъ видѣ дикаго барана изъ южной Гоби — *Ovis kozlori*“ (N. V. Nasonov, Sur une nouvelle espèce de mouton sauvage du Gobi méridional — *Ovis kozlori*).

Положено напечатать представленную работу въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ отдѣлѣ мелкихъ извѣстій „Ежегодника Зоологическаго Музея“ статья д-ра Ф. Дербека подъ заглавіемъ: „Отчетъ по естественно-историческимъ работамъ въ Гидрографической Экспедиціи Восточнаго Океана во время кампаніи 1912 года“ [F. Derbek. Compte-rendu des travaux zoologiques, exécutés durant l'expédition hydrographique dans l'Océan Oriental en 1912. (Avec 2 fig. dans le texte)].

Положено напечатать статью Ф. Дербека въ указанномъ изданіи.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“ статья А. В. Мартынова подъ заглавіемъ: „*Trichoptera* Сибири и прилежащихъ мѣстностей. Часть IV. Поде. *Limnophilinae* (сем. *Limnophilidae*)“, (съ 91 рис. въ текствѣ). [A. V. Martynov. Les Trichoptères de la Sibirie et

des régions adjacentes. IV-e partie. Sousfam. *Limnophilinae* (famille *Limnophilidae*). (Avec 91 fig. dans le texte)]. Въ представляемой статьѣ авторъ, продолжая разборъ *Trichoptera* палеарктической Азіи, описываетъ рядъ новыхъ для науки видовъ подсемейства *Limnophilinae*, а именно: *Limnophilus ademiensis* (Южно-Уссурийскій Край), *L. shilkovi* (Пркутекъ, Ямальскій полуостровъ), *L. quadratus* (Уссури, Сахалинъ), *L. alienus*, *Asynarchus sachalinensis* (Сахалинъ), *Stenophylax magnus* (Южно-Уссурийскій Край), *Astenophylax soldatovi* (Амурскій Край), *Chilostigma grandis* (Пркутекая губ.), *Potamorites ezerskii* (Южно-Уссурийскій Край), *Halesinus ussuriensis* (Уссури) spp. nn. Кроме этого, авторъ устанавливаетъ два новыхъ рода того же подсемейства: *Lenarchus* gen. n. (для *Asynarchus productus* Morton и *L. horridus* spp. nn., привезеннаго Колымскою экспедиціей) и *Chilostigmodes* gen. n. (для *Ch. forcipata* sp. n. съ Амура).

Наконецъ, авторъ разматриваетъ рядъ сомнительныхъ формъ прежнихъ авторовъ, а для другихъ, раньше описанныхъ формъ значительно расширяетъ наши познанія о ихъ географическомъ распространеніи.

Положено напечатать работу А. В. Мартынова въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“, т. XVIII, статья А. В. Мартынова (A. V. Martynov), подъ заглавіемъ: „Die Trichopteren Sibiriens und der angrenzenden Gebiete. III Teil.“ Subfam. *Apataniinae* (Fam. *Limnophilidae*), (mit 69 fig. i. Text). [*Trichoptera* Сибири и прилежащихъ мѣстностей. Часть III. Подсемейство *Apataniinae* (сем. *Limnophilidae*), (съ 69 рис. въ текстѣ)].

Въ представляемой работѣ авторъ даетъ обзоръ сибирскихъ и центрально-азиатскихъ представителей распространеннаго преимущественно въ Азіи подсем. *Apataniinae*, съ указаніемъ полной синонимики и критико-историческимъ разборомъ систематическихъ единицъ (секцій, родовъ и видовъ). Авторъ раздѣляетъ подсемейство *Apataniinae* на двѣ трибы, *Apataniini* и *Baikaliini*, впервые установленныя имъ. Въ первой трибѣ онъ описываетъ слѣдующіе новые виды: *Apatania mongolica* (Монголія), *A. sachalinensis* (о. Сахалинъ), *A. sinensis* (Зан. Китай), *A. baikalensis* (бер. оз. Байкала), *A. nigrostriata* (бер. оз. Байкала).

Во второй трибѣ авторъ устанавливаетъ новый родъ *Baikalia* gen. nov. для пяти новыхъ видовъ, водящихся у Байкальскаго озера, а именно: *B. bellicosa*, *spinosa*, *ovalis*, *foliata*, *thamastoides* spp. nn.

Анализируя признаки, авторъ разматриваетъ соотношенія семействъ отряда *Trichoptera*, который дѣлитъ на два подотряда.

Въ концѣ статьи онъ разматриваетъ значеніе находенія эндемичной для озера Байкала трибы *Trichoptera* и касается вопроса о воздѣйствіи холода на *Trichoptera*.

Положено напечатать работу А. В. Мартынова въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“ статья А. В. Мартынова подъ заглавіемъ: „Къ познанію *Trichoptera* Средне-Азіатскихъ владѣній Россіи“ [A. V. Martynov. Contributions à la faune des Trichoptères des possessions Russes de l'Asie centrale (Avec 28 fig. dans le texte)].

Въ представляемой статьѣ авторъ описываетъ нѣсколько сборовъ изъ разныхъ мѣстъ Туркестана, Бухары и Акмолинской области, отчасти принадлежащихъ Зоологическому Музею Императорской Академіи Наукъ. Авторъ устанавливаетъ пять новыхъ видовъ, а именно: *Rhyacophila gigantea* (Семырѣчье, Алатау), *Hydropsyche kaznakovi* (Бухара), *Hypodinarthrum reductum* (Южн. Самаркандъ), *Astratus alaicus* (Алай и др.), *Psilopterna reuzovi* (Вѣрный и хребетъ Русскій) spp. n., и въ концѣ статьи даетъ сводку всѣхъ извѣстныхъ по сіе время изъ Туркестана *Trichoptera*.

Положено напечатать работу А. В. Мартынова въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“, томъ XVIII, статья профессора Б. Дыбовскаго и Яна Грохмалицкаго (Dr. Benedikt Dybowski und Dr. Jan Grochmalicki), подъ заглавіемъ: „Beiträge zur Kenntnis der Baikal-mollusken. I. *Baicaliidae*. 1. *Turribaicalinae* II. Untergattung *Godlewskia*“ (Mit 2 Tafeln) [Къ познанію моллюсковъ Байкальскаго озера. I. *Baicaliidae*. 1. *Turribaicalinae*. II. Подродъ *Godlewskia* (съ 2 таблицами)].

Представляемая статья гг. Дыбовскаго и Грохмалицкаго посвящена подробному описанію подрода *Godlewskia*, въ которомъ описывается рядъ новыхъ разновидностей и подразновидностей, а именно: 1) у вида *Godlewskia turriiformis* Dyb. — разновидности *Crossei* (съ подразновидностями *obesa*, *gracilis* и *minor*), *Fischeri* (съ подразновидностями *major* и *minor*), *Dalli* (съ подразновидностями *major* и *minor*), *inornata* (съ подразновидностями *major* и *minor*), *Bourguignati* (съ подразновидностями *major* и *minor*) и *Lindholmi* и 2) у вида *Godlewskia Korotnevi* Ldh — разновидности *Clessini* и *Schönfeldti*. Статья, составляющая продолженіе печатаемой въ „Ежегодникъ“, содержитъ, кромѣ подробнаго описанія и сопоставленія разсматриваемыхъ въ ней формъ, также синонимическій обзоръ ихъ.

Положено напечатать работу профессора Б. Дыбовскаго и д-ра Я. Грохмалицкаго въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Директоръ Ботаническаго Музея академикъ Н. П. Бородинъ читаетъ нижеслѣдующее:

„Въ виду того, что печатаніе 1-го выпуска „Флоры Сибири“ заканчивается, и выходъ въ свѣтъ задерживается лишь изготавленіемъ красочныхъ таблицъ въ Экспедиціи заготовленія Государственныхъ Бумагъ, имѣю честь просить утвердить заглавіе труда:

„Флора Сибири и Дальняго Востока, издаваемая Ботаническимъ Музеемъ Императорской Академіи Наукъ.—*Flora Sibiriae et Orientis Extremi a Museo Botanico Academiae Imperialis Scientiarum Petropolitanae edita*“.—Выпускъ 1-й. Двудольныя. 24. *Parvocitaceae*. 25. *Cruciferae*. (Листы 1—10). Обработалъ Н. Бушъ (Съ двумя таблицами въ краскахъ. Цѣна 1 руб. 50 коп.).

Утверждено, о чемъ положено сообщить директору Ботаническаго Музея.

Академикъ В. И. Вернадскій читалъ нижеслѣдующее:

„Въ отвѣтъ на отношеніе Горнаго Департамента отъ 8 апрѣля сего года по вопросу объ отдачѣ Уральскому Обществу Любителей Естествознанія въ аренду на три года минеральныхъ копей Златоустовской и Миасской дачъ считаю долгомъ указать на слѣдующее:

„По порученію Императорской Академіи Наукъ, въ связи съ вопросами о распространеніи въ Россіи радиоактивныхъ минераловъ, подъ моимъ руководствомъ третій годъ производится детальное и систематическое изслѣдованіе Пльменскихъ горъ (въ Миасской дачѣ). Имѣя цѣлью всесторонне изучить этотъ районъ, мы приступили съ прошлаго года къ точной топографической съемкѣ всѣхъ минеральныхъ копей, составленію петрографической карты въ 2-верстномъ масштабѣ и выясненію нѣкоторыхъ геологическихъ и минералогическихъ вопросовъ путемъ шурфовки.

„Въ текущемъ году, согласно намѣченному плану, съемка будетъ закончена, и въ теченіе текущихъ трехъ лѣтъ научная обработка матеріала будетъ въ общихъ чертахъ доведена до конца.

„Въ настоящее время намъ сдается въ печать отчетъ о произведенныхъ изслѣдованіяхъ Пльменскихъ горъ.

„Въ виду изложеннаго, совершенно не касаясь вопроса о разработкѣ копей Златоустовской дачи, гдѣ Академіей Наукъ не производилось и не намѣчено никакихъ специальныхъ изслѣдованій, считаю необходимымъ обратить вниманіе на неудобство сдачи въ аренду Уральскому Обществу Любителей Естествознанія минеральныхъ копей Миасской дачи ранѣе окончанія работъ Экспедиціи, снаряженной Академіей Наукъ. Не могу не обратить вниманія на то, что задача Уральского Общества Любителей Естествознанія не имѣетъ научнаго характера, а заключается въ составленіи учебныхъ коллекцій. Мнѣ кажется, что ранѣе использованія матеріала съ этой цѣлью онъ долженъ быть подвергнутъ научному изслѣдованію. А между тѣмъ Пльменскія горы, какъ показали намъ наши работы, въ этомъ отношеніи оставляютъ желать очень многого.

„Въ виду этого я полагаю бы желательнымъ отвѣтить Горному Департаменту, что

„1) Академія Наукъ не имѣетъ никакихъ возраженій противъ сдачи въ аренду Уральскому Обществу копей Златоустовской дачи съ тѣмъ, однако, условіемъ, чтобы Академія Наукъ сохранила право, буде сочтетъ

это нужнымъ, пользоваться всѣми конями этой дачи для добычи минераловъ и производства необходимыхъ для сего работъ.

„2) Что же касается коней Ильменскихъ горъ, необходимо, въ виду продолжающагося нами научнаго ихъ обследованія, чтобы работы Уральскаго Общества въ этихъ коняхъ для добычи минераловъ съ учебной цѣлью производились всякій разъ съ вѣдома и согласія нашей экспедиціи, и чтобы добытый матеріалъ всякій разъ представлялся на нашъ просмотръ съ правомъ пріобрѣтенія первыми научно-цѣнныхъ предметовъ. Очевидно, этотъ порядокъ желательно сохранить впредь до окончательнаго опубликованія нашего минералогическаго описанія Ильменскихъ горъ“.

Положено отвѣтить Горному Департаменту согласно съ заключеніемъ академика В. П. Вернадскаго.

Доложено нижеслѣдующее заявленіе директора Зоологическаго Музея академика Н. В. Насонова:

„Имѣю честь сообщить, что отъ Ф. Э. Фальцъ-Фейна Зоологическимъ Музеемъ Императорской Академіи Наукъ получена въ даръ обширная коллекція шкуръ, череповъ и скелетовъ, главнымъ образомъ млекопитающихъ, родившихся въ его Зоопаркѣ въ Асканія-Нова.“

„Всего доставлено въ Музей 28 шкуръ, 17 череповъ и 9 скелетовъ.“

„Имѣю честь просить выразить Ф. Э. Фальцъ-Фейну благодарность отъ имени Академіи Наукъ за подписью Августѣйшаго Президента“.

Положено благодарить Ф. Э. Фальцъ-Фейна отъ имени Академіи и просить Августѣйшаго Президента подписать благодарственный рескриптъ.

Въ виду вступленія въ силу Высочайше утвержденнаго 24 декабря 1912 года закона о новомъ уставѣ и штатѣ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи произведены выборы членовъ отъ Академіи во вновь учрежденный Комитетъ названной Обсерваторіи.

Произведенною баллотировкою въ члены Комитета Николаевской Главной Физической Обсерваторіи отъ Академіи избраны ординарные академики О. А. Баклундъ, М. А. Рыкачевъ и В. А. Стекловъ и члены-корреспонденты А. П. Воейковъ и А. В. Клоссовскій.

Положено сообщить объ этомъ въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Директоръ Геологическаго и Минералогическаго Музея академикъ Ѳ. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Прошу въ текущемъ году командировать для геологическихъ исследованийъ на островъ Шницбергенъ младшаго Ученаго Хранителя Геологическаго Отдѣленія Геологическаго и Минералогическаго Музея доктора естественныхъ наукъ Павла Владимировича фонъ-Виттенбурга,

срокомъ отъ 20 мая по 15 сентября, и снабдить его надлежащими документами“.

Положено: 1) выдать П. В. фонъ-Виттенбургу удостовѣреніе о командированіи его Академіей, 2) просить Архангельскаго Губернатора объ оказаніи ему содѣйствіи и 3) о командированіи П. В. фонъ-Виттенбурга сообщить въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Директоръ Геологическаго и Минералогическаго Музея академикъ О. Н. Чернышевъ доложилъ Отдѣленію, что лѣтомъ 1913 года Музей командируетъ препаратора Геологическаго Комитета Петра Хрисанфовича Козлова для раскопокъ остатковъ третичныхъ животныхъ въ Бессарабской губерніи и въ Кубанской и Тургайской областяхъ, въ виду чего академикъ О. Н. Чернышевъ проситъ о выдачѣ П. Х. Козлову командировочнаго свидѣтельства отъ Академіи, равно какъ и объ извѣщеніи на мѣстахъ о предпринимаемыхъ Музеемъ работахъ.

Положено выдать П. Х. Козлову удостовѣреніе отъ имени Академіи, сдѣлать соответствующія сношенія съ Бессарабскимъ и Тургайскимъ Губернаторами и Начальникомъ Кубанской области, и о командированіи П. Х. Козлова сообщить въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Академикъ О. Н. Чернышевъ проситъ Отдѣленіе командировать техника Ивана Яковлевича Гайлиту лѣтомъ текущаго года въ Тургайскую область для производства раскопокъ третичныхъ ископаемыхъ, а также проситъ С.-Петербургскаго Градоначальника и Тургайскаго Губернатора о выдачѣ П. Я. Гайлиту свидѣтельствъ на право приобрѣтенія и храненія при себѣ револьвера.

Положено выдать П. Я. Гайлиту удостовѣреніе о командированіи его Академіею и снестись съ С.-Петербургскимъ Градоначальникомъ и Тургайскимъ Губернаторомъ о разрѣшеніи г. Гайлиту приобрѣсти и хранить при себѣ револьверъ.

Академикъ О. Н. Чернышевъ проситъ командировать лѣтомъ сего 1913 года хранителя Почвеннаго Музея при Минералогическомъ Кабинетѣ Императорскаго С.-Петербургскаго Университета Веніамина Аркадьевича Зильберминца на Кавказъ для изученія Карачаевскихъ серебровещищовыхъ мѣсторожденій, производства геологическихъ наблюденій въ бассейнѣ Кубани и ея притоковъ — Худесса, Хурзума, Учкулана и Джалонкола — и въ долинѣ Теберды и ея притоковъ съ цѣлью изученія горныхъ породъ и минераловъ, впервые отмѣченныхъ профессоромъ Н. В. Мушкетовымъ, особенно въблизи ледниковъ Алибекъ, Дэмбай Ульгенъ и Аманаузъ, а также породъ, слагающихъ мысы сѣвнн Кубани съ Тебердой и Кубани съ Худессомъ.

Для успешнаго выполненія указанныхъ наблюдений г. В. А. Зильбермнцу необходимо имѣть топографическія карты одноверстнаго масштаба (изд. Кавк. Военно-Топогр. Отдѣла).

Положено командировать В. А. Зильбермнца съ указанной цѣлью на Кавказъ, выдать ему удостовѣреніе отъ Академіи и возбудить ходатайство передъ Военно-Топографическимъ Отдѣломъ Штаба Кавказскаго Военнаго Округа о выдачѣ В. А. Зильбермнцу необходимыхъ ему картъ и передъ Канцеляріей Намѣстника Его Императорскаго Величества на Кавказѣ о выдачѣ ему открытаго листа.

Академикъ О. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь просить Отдѣленіе оказать доктору Хансу Хаусену содѣйствіе выдачей соответствующаго документа. Д-ръ Хаусенъ (Hans Hansen) уже неоднократно пользовался содѣйствіемъ Академіи Наукъ и нынѣ опубликовалъ первый свой отчетъ „Ueber die Entwicklung der Oberfläachenformen in den Russischen Ostseeprovinzen“. 1913.

Положено выдать доктору Г. Хаусену удостовѣреніе отъ Академіи.

Директоръ Ботаническаго Музея академикъ П. П. Бородинъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь просить о командированіи старшаго ботаника Ботаническаго Музея Академіи Н. А. Буша въ Терекую область и Сванетію для ботаническихъ изслѣдованій, съ 10 юня по 1 сентября с. г., съ выдачею ему удостовѣренія отъ Академіи“.

Положено сообщить въ Правленіе для зависящихъ распоряженій о командированіи Н. А. Буша и выдать ему соответствующее удостовѣреніе.

Академикъ П. П. Бородинъ читалъ нижеслѣдующее:

„Шведскій пасторъ S. J. Ewanger, извѣстный изслѣдователь рода *Salix* (ивы), собирается нынѣшнимъ лѣтомъ совершить съ научною цѣлью путешествіе по Сибири, въ особенности по Алтаю и Прибайкалью, и просить о нравственномъ содѣйствіи со стороны Императорской Академіи Наукъ. Содѣйствіе это для него тѣмъ болѣе важно, что онъ не владѣетъ русскимъ языкомъ. Полагая, что Академія не откажетъ ему въ выдачѣ открытаго листа и извѣщеніи Кабинета Его Величества и Иркутскаго и Приамурскаго Генераль-Губернаторовъ о его путешествіи“.

Положено выдать С. J. Эвандеру удостовѣреніе отъ Академіи и сообщить объ его побѣдѣ Управляющему Кабинетомъ Его Императорскаго Величества и Генераль-Губернаторамъ Иркутскому и Приамурскому.

Завѣдующій Минералогическимъ Отдѣленіемъ Геологическаго и Минералогическаго Музея академикъ В. И. Вернадскій читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь просить Отдѣленіе командировать работающаго при Геологическомъ и Минералогическомъ Музеѣ Академіи Наукъ Леонида Алексѣевича Кулика въ Оренбургскую и Уфимскую губерніи для сбора минераловъ и продолженія работы по топографической съемкѣ Пльменскихъ копей, въ связи съ изслѣдованіемъ мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ. При этомъ имѣю честь просить: 1) выдать ему командировочное свидѣтельство отъ Академіи Наукъ съ просьбой объ оказаніи содѣйствія; 2) увѣдомить гг. губернаторовъ названныхъ губерній и просить ихъ объ оказаніи г. Кулику содѣйствія; 3) увѣдомить г. Главнаго Начальника Уральскихъ Горныхъ Заводовъ и г. Горнаго Начальника Златоустовскаго Горнаго Округа и просить ихъ оказать г. Кулику содѣйствіе допущеніемъ его къ пользованію картами и планшетами въ канцеляріяхъ дачъ Округа, а также архивами Округа, а равно разрѣшеніемъ производить необходимую при съемкѣ пору́бку лѣса и дѣлать во время работы кратковременныя остановки въ лѣсопаразульныхъ домахъ“.

Положено: 1) выдать Л. А. Кулику удостовѣреніе отъ имени Академіи, 2) сдѣлать надлежащія сношенія съ указанными должностными лицами, 3) о командированіи Л. А. Кулика сообщить въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Доложено нижеслѣдующее заявленіе директора Зоологическаго Музея академика Н. В. Насонова:

„Имѣю честь просить командировать меня на Кавказъ для сбора коллекцій по фаунѣ Кавказа, съ 24 мая по 15 іюля, и за границу для занятій въ Британскомъ и другихъ Музеяхъ Западной Европы, съ 15 іюля по 1 сентября. Завѣдываніе Зоологическимъ Музеемъ во время моего отсутствія по 15 іюня имѣю честь поручить старшему зоологу А. К. Мордвянко, а съ 15 іюня — старшему зоологу Г. Г. Якобсону“.

Положено сообщить о командированіи академика Н. В. Насонова въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

ОТДѢЛЕНІЕ РУССКАГО ЯЗЫКА И СЛОВЕСНОСТИ.

ЗАСѢДАНІЕ 2 МАРТА 1913 ГОДА.

Академикъ А. П. Соболевскій представилъ нижеслѣдующія свои соображенія объ ознаменованіи юбилея Климента Словѣнскаго:

„Согласно желанію Отдѣленія, имѣю честь представить свои соображенія относительно ознаменованія юбилея Климента Словѣнскаго.

„Изданіе словъ Климента я считаю несвоевременнымъ. Значительное число словъ издано мною, П. А. Лавровымъ, Н. Л. Тунницкимъ, Л. Стояновичемъ уже въ настоящемъ столѣтіи, т. е. недавно. Н. Л. Тунницкій продолжаетъ ихъ издавать еще и теперь, и его трудъ о Климентѣ пока не вышелъ въ свѣтъ.

„Но я считаю вполне возможнымъ два другихъ изданія.

1) Изданіе греческаго житія Климента, славянскаго его текста, найденнаго Баласчовымъ, и новаго русскаго перевода, сдѣланнаго Меньшиковымъ. Послѣдній переводъ долженъ быть исправленъ (хотя бы въ примѣчаніяхъ).

2) Изданіе Трїоды Цвѣтной, переводъ которой на церковно-славянскій языкъ приписывается Клименту. Списки этой Трїоды восходятъ къ XII в. и потому изданіе ея текста дастъ хорошій матеріалъ для лингвиста. Образцомъ можетъ быть изданіе Мишей 1095—97 гг., исполненное Игнатьевымъ.

„Оба эти изданія могутъ быть выполнены въ относительно короткій срокъ, особенно первое. Но и второе, если принять мѣры, въ обычномъ порядкѣ, къ фотографированію двухъ-трехъ старшихъ списковъ, не требуетъ подготовительныхъ работъ, продолжительныхъ и дорого стоящихъ. Печатаніе текста Трїоды можетъ идти одновременно съ подготовкою.

„Если Отдѣленіе находитъ мои соображенія заслуживающими вниманія, я могу представить подробно разработанный планъ. А. Соболевскій“.

Положено: просить А. И. Соболевскаго обсудить вопросъ объ ознаменованіи юбилея Климента Словѣнскаго въ комиссіи, въ которую пригласить проф. П. А. Лаврова, П. Е. Евсѣева и другихъ специалистовъ.

Доложенъ протоколъ Комиссіи, составленной изъ членовъ Отдѣленія академиковъ: В. М. Истрина, Н. А. Котляревскаго, В. Ф. Миллера, А. И. Соболевскаго, Ф. Ф. Фортунатова и А. А. Шахматова, а также приглашеннаго изъ Москвы Г. Ю. Битовта, и собиравшейся 11 февраля сего года для обсужденія вопроса объ изданіи труда г. Битовта „Россійская Библиографія“, т. е. основного каталога книгъ, напечатанныхъ въ Россіи съ 1708 г. по наше время. Комиссія, разсмотрѣвъ въ присутствіи г. Битовта доставленныя имъ карточки, постановила: 1) предложить г. Битовту доставить двѣ записки объ источникахъ, имъ использованныхъ, и о ходѣ его работъ по первой половинѣ XVIII вѣка и по первой четверти XIX в. (1801—1825 гг.), 2) предложить Отдѣленію по разсмотрѣніи обѣихъ записокъ выдавать г. Битовту на время подготовки имъ списка книгъ за первую четверть XIX вѣка по семидесяти пяти рублей ежемѣсячно до декабря сего года включительно, 3) предложить Отдѣленію, въ случаѣ печатанія труда г. Битовта Академіей, уплачивать ему по двадцати рублей съ печатнаго листа за чтеніе корректуры. — Положено предположенія Комиссіи одобрить и утвердить.

ЗАСѢДАНІЕ 21 МАРТА 1913 ГОДА.

Академикъ А. И. Соболевскій сдѣлалъ докладъ о комиссіи, собиравшейся подъ его предѣдательствомъ для обсужденія вопроса о чествованіи тысячелѣтія Климента Словѣнскаго. Комиссіей предположено изданіе словъ Климента, принадлежащаго ему перевода Тріоды, а также греческаго текста житія Климента. Положено просить акад. А. И. Соболевскаго взять на себя общее руководство изданіемъ и, одобривъ его предположеніе, пригласить проф. П. Е. Евсѣева для редактированія словѣнской Тріоды.

Преподаватель Петровскаго Нолтавскаго кадетскаго корпуса К. Г. Керсонуловъ обратился къ Отдѣленію русскаго языка и словесности съ слѣдующимъ предложеніемъ:

„Считаю долгомъ довести до свѣдѣнія Академіи Наукъ, что мною случайно пріобрѣтены рукописныя произведенія О. М. Достоевскаго,

нигдѣ еще не напечатанныя. Произведенія эти состоятъ изъ 5-ти стихотвореній: 1) Сатирическая „ода“ на Новый (1878) годъ, 2) *Nova ars poetica* (въ духѣ Пушкинскаго „Памятника“, 3) *Ad Venetum Uganiam*—свободный переводъ съ латинскаго, 4) „Беатриче“ и 5) Въ родномъ домкѣ („Монрепо“). Написаны эти стихотворенія на отдѣльныхъ листкахъ почтовой бумаги и составляютъ все вмѣстѣ пятьсотъ сорокъ пять (545) строчекъ.

„По поводу этихъ рукописей я обращался къ преподавателю русскаго языка въ Корпусѣ М. В. Тычинину и къ преподавателю писанія Ѳ. М. Коловею. Оба признали, что рукописи написаны собственноручно Достоевскимъ, а Ѳ. М. Колоной, кромѣ того, произвелъ по моему предложенію экспертизу, которую при семъ прилагаю.

„Такъ какъ упомянутыя рукописи представляютъ большую литературную и библиографическую цѣнность, то я рѣшилъ обратиться къ Академіи Наукъ съ предложеніемъ: не признаетъ ли Академія возможнымъ, съ своей стороны, произвести вторичную тщательную экспертизу данныхъ рукописей, дабы лично убѣдиться въ томъ, что онѣ дѣйствительно написаны собственною рукою Достоевскаго. Съ этою цѣлью я согласенъ допустить, въ моемъ присутствіи, командированнаго Академіей Наукъ эксперта-специалиста къ производству соотвѣтствующей экспертизы.

„Если Академія Наукъ не найдетъ возможнымъ принять мое предложеніе, то прошу возвратитъ въ заказномъ письмѣ приложенную къ этому заявленію экспертизу по адресу:

„Гор. Полтава. Преподавателю Кадетскаго Корпуса Константину Георгіевичу Кересопулову“. Полтава 1913 г. марта 12-го дня.

Положено: просить г. Кересопулова прислать для ознакомленія въ Отдѣленіе подлинныя рукописи.

Профессоръ П. А. Бодуэнъ-де-Куртено обратился къ Отдѣленію съ слѣдующимъ заявленіемъ:

„Я намѣренъ войти въ Отдѣленіе съ предложеніемъ издать все наличныя памятники резьянскаго языка фототипическимъ способомъ. Ихъ такъ немного, что это не повлечетъ за собою большихъ издержекъ, а между тѣмъ эти памятники, какъ единственные въ своемъ родѣ, заслуживаютъ волюнѣ подобнаго изданія. Къ сожалѣнію, у меня имѣется только болѣе поздній памятникъ, „*Christjanske Uzhiło*“, напечатанный недавно въ „Запискахъ Историко-Филологическаго Факультета С.-Петербургскаго Университета“. Рукописи же болѣе древняго памятника, „*Резьянскаго Катехизиса*“, изданнаго мною раньше, мнѣ придется еще разыскать, такъ какъ я забылъ, куда они мною переданы. Путемъ переписки я пока не могъ ничего добиться. Поэтому мнѣ придется отправиться на мѣсто, т. е. въ Удине, въ Чивдале и вообще въ провинцію Удине (въ Италіи), чтобы тамъ найти эту рукопись.

„Въ виду этого я позволяю себѣ обратиться въ Отдѣленіе съ покорнѣйшею просьбою, исходатайствовать мнѣ заграничную командировку на лѣтнее вакаціонное время 1913 г. безъ пособія“. И. Бодуэнъ-де-Куртенэ. С.-Петербургъ, 19 марта (1 апрѣля) 1913 г.

Положено возбудить ходатайство о командированіи проф. Бодуэнъ-де-Куртенэ въ Италію и Австрію.

Доложено ходатайство приватъ-доцента Имп. С.-Пб. Университета доктора славянской филологин А. П. Яцимирскаго слѣдующаго содержания:

„Лѣтними мѣсяцами настоящаго года предполагаю совершить поѣздки за границу съ научной цѣлью. Прежде всего—для продолженія описанія рукописныхъ библіотекъ Австріи, имѣя въ виду Славонію, Хорватію и, можетъ быть, Далмацію (православный монастырь на Креѣ). Книгохранилища этихъ мѣстностей я еще не описывалъ и въ библіотекахъ, за очень немногими исключеніями, не занимался. Главныя изъ нихъ — большое (по инвентарю, около 150 номеровъ) собраніе Южно-славянской Академіи въ Загребѣ, патриаршая библіотека въ Карловцахъ, библіотека Сербской Матицы и частныя собранія въ Новомъ Садѣ, монастыри—Фрушкой Горы, по возможности всѣ, гдѣ имѣются рукописи. Вторая цѣль — изученіе списковъ апокрифовъ и легендъ, гадальныхъ книгъ, молитвъ и т. п. въ названныхъ выше библіотекахъ и въ описанныхъ мною раньше, такъ какъ раньше, даже во время послѣдней командировки за границу, зимой и весной 1911 года, я еще не зналъ о порученіи отъ Отдѣленія относительно упомянутой работы по опредѣленному плану и въ широкихъ размѣрахъ. Поэтому, сдѣлавъ многое, я все таки обращалъ главное вниманіе на тѣ памятники, которые интересовали меня лично. Повѣстно, что достаточное для описанія рукописи оказывается мало удовлетворительнымъ для задуманной классификаціи всѣхъ списковъ памятниковъ апокрифической письменности, для чего необходимы выписки характерныхъ отрывковъ, сравненіе текстовъ, подведеніе вариантовъ и т. п. Для этой цѣли, кромѣ перечисленныхъ выше пунктовъ, я намѣренъ заниматься въ Музеѣ Королевства Чешскаго въ Прагѣ, въ Вѣнской Придворной Библіотекѣ; въ мой планъ включены также нѣкоторыя глаголическія рукописи частныхъ и общественныхъ собраній хорватскихъ, недавно отмѣченныя въ первомъ томѣ труда Ивана Мильчетича „Hrvatska glagoljska bibliografija“, съ очень цѣнными апокрифами и молитвами. Попутно буду изучать и другіе вопросы, намѣченные мною въ отчетѣ о научныхъ занятіяхъ Отдѣленію за 1911 годъ“.

Академикъ А. П. Соболевскій доложилъ слѣдующее ходатайство Н. М. Каринскаго:

„Для описанія и изслѣдованія говоровъ С.-Петербургской губерніи, до сихъ поръ мало извѣстныхъ, мною собранъ значительный матеріалъ

главнымъ образомъ отъ учителей и учительницъ народныхъ школъ, отчасти же отъ лицъ, имѣющихъ специальную филологическую подготовку. Всего получено мною свыше 250 отвѣтовъ на составленную мною специально программу и небольшое число болѣе подробныхъ описаній. Въ настоящее время представляется необходимымъ произвести нѣсколько небольшихъ экспедицій въ цѣляхъ болѣе подробнаго изученія важнѣйшихъ говоровъ, остатковъ народной словесности и нѣкоторыхъ особенностей быта (прослѣдить, напримѣръ, вліяніе образованнаго общества). Для цѣлей экспедицій весьма важно имѣть помощниковъ, такъ какъ фонографическія записи, фотографическія воспроизведенія, большое количество фонетическихъ записей невозможно въ короткій срокъ произвести одному лицу.

„Въ виду вышензложеннаго я рѣшаюсь обратиться, черезъ Ваше посредство, въ Отдѣленіе русскаго языка и словесности съ просьбою, не сочтетъ ли оно возможнымъ ассигновать для цѣлей экспедицій нѣкоторую сумму (250 руб.), чтобы я имѣлъ возможность освободить отъ расходовъ молодыхъ специалистовъ, которые пожелали бы участвовать въ экспедиціи. 17 марта 1913 г.“

Положено: выдать Н. М. Каринскому на организацію діалектологической и этнографической поѣздокъ двѣсти пятьдесятъ рублей.

ЗАСѢДАНІЕ 25 АПРѢЛЯ 1913 ГОДА.

Доложено заявленіе Болгарской Академіи Наукъ отъ 28 марта сего года по поводу сербско-болгарскаго спора о македонскихъ областяхъ, занятыхъ сербскими войсками. — Положено принять къ свѣдѣнію.

А. А. Лебедевъ (преподаватель Александровской гимназіи въ Царичыгѣ) представилъ начало своего Описанія рукописей Кіевской Духовной Академіи при слѣдующемъ отношеніи:

„Честь имѣю представить въ Отдѣленіе русскаго языка и словесности начало своей работы по описанію рукописей Кіевской Духовной Академіи.

„Нѣсколько лѣтъ тому назадъ Отдѣленіе въ отвѣтъ на мою подробную докладную записку по этому вопросу, сообщило, что не отказывается напечатать мою работу. Въ настоящее время вчера все уже мною сдѣлано. Всѣ рукописи описаны (за исключеніемъ тѣхъ, которыхъ не было въ бібліотекѣ); самыя послѣднія поступления (новѣйшія рукописи), не заслуживающія описанія, подробно перечислены (ихъ заглавія даютъ вполне вѣрное представленіе о содержаніи, напр., лекціи профессоровъ начала XX в. и пр.).

„Среди рукописей—масса интереснаго: значительное число текстовъ св. писанія и богослужебныхъ книгъ (съ VII—XIX вв., при чемъ особенно много славянскихъ евангелій; есть греческія рукописи XI—XIII вв.); описана давно уже извѣстная минея-четырь съ украинизмами въ языкѣ, о которой создалась цѣлая литература, но описанія еще не было; описаны значительныя собранія бумагъ А. П. Муравьева, всевозможные документы и письма (есть письма царей русскихъ, писателей и другихъ видныхъ лицъ).

„Профессоръ Н. П. Петровъ давно уже выражалъ желаніе, чтобы я постарался переиздать и его описаніе академическихъ рукописей (въ виду рѣдкости этихъ описаній) [письменное разрѣшеніе Н. П-ча имѣю]. Съ удовольствіемъ взявшисъ за эту работу, я привелъ въ одну систему всѣ рукописи Академіи; описанія, сдѣланныя Н. П. Петровымъ, а также и г. Березиннымъ, дополняются съ моей стороны новыми библіографическими примѣчаніями.

„Получится всего 100—120 печатныхъ листовъ (съ указателями) За образецъ приняты труды извѣстнаго палеографа профессора Абрамовича.

„Кіевская Академія, не имѣя средствъ на изданіе этой работы, не можетъ прійти мнѣ на помощь. Личныхъ средствъ на печатаніе я не имѣю. Поэтому покорнѣйше прошу Отдѣленіе русскаго языка и словесности оказать мнѣ поддержку въ изданіи этого труда. Конечно, я хотѣлъ бы получить хотя бы самое малое вознагражденіе за потраченное время, зрѣніе и трудъ, но, такъ какъ я работалъ не для денегъ, то прошу въ свою пользу 200 отписковъ.

„Если же Отдѣленіе не имѣетъ возможности взять на себя печатаніе всего труда, то нельзя ли напечатать то, что я самъ описалъ, т. е. тѣ рукописи, которыя никѣмъ еще не описывались. Это составитъ приблизительно 50 печатныхъ листовъ (съ указателями).

„Покорнѣйше прошу разсмотрѣть прилагаемые образцы (это весь 1-й отдѣлъ „Священное писаніе Ветхаго Завѣта“) и высказать свое мнѣніе.

„Система расположенія рукописей выработана такая: I. Св. писаніе. II. Богослужебныя книги. III. Писанія отцовъ. IV. Проловъ. V. Богословіе. VI. Философія. VII. Право. VIII. Исторія гражданская и церковная. IX. Языковѣдѣніе и литература. X. Сборники. XI. Математика. XII. Медицина. — Александръ Лебедевъ. 1913. 2. IV.

Р. S. Вся работа велась подъ руководствомъ Н. П. Петрова, который всегда оказывалъ мнѣ помощь своими цѣнными указаніями“.

По разсмотрѣніи приложеннаго образца положено: 1) просить г. Лебедева доставить Отдѣленію къ сентябрьскому засѣданію для ознакомленія болѣе значительный по объему отдѣлъ предпринятаго описанія; 2) обратиться къ Кіевской Духовной Академіи съ ходатайствомъ о напечатаніи

труда Лебедева въ случаѣ, если присланный образецъ отвѣтитъ ожиданиямъ Отдѣленія.

Представленъ отчетъ В. М. Попова о поѣздкѣ его въ Смоленскую и Тверскую губерніи. — Положено напечатать его въ „Извѣстіяхъ“.

К. Г. Керсепуловъ (Полтава) прислалъ по предложенію Отдѣленія (прот. 21 марта с. г. ст. LXXXV) рукопись, содержащую, по его мнѣнію, произведенія Ѳ. М. Достоевскаго. — Положено поручить акад. А. А. Шахматову снестись со специалистами и опредѣлить, точно ли это — автографъ Ѳ. М. Достоевскаго.

Должено слѣдующее отношеніе Комиссіи по народному образованію Спб. Городскаго Общественнаго Управленія (отъ 27 марта с. г. за № 3348):

„Въ виду недавно отпразднованнаго Ломоносовскаго юбилея, Комиссія по народному образованію озаботилась выработкою различныхъ способовъ увѣковѣченія памяти великаго писателя, ученаго и гражданина во всѣхъ подвѣдомственныхъ ей городскихъ учрежденіяхъ. Однимъ изъ наиболѣе желательныхъ способовъ увѣковѣченія представляется снабженіе городскихъ бесплатныхъ читаленъ, библиотекъ четырехклассныхъ городскихъ училищъ, всѣхъ учреждений имени Ломоносова и еще нѣсколькихъ подвѣдомственныхъ Комиссіи лицъ и учреждений, частью существующихъ, частью предположенныхъ къ открытію въ непродолжительномъ времени, академическимъ изданіемъ собранія произведеній Ломоносова.

„Вслѣдствіе сего, въ засѣданіи 26 марта с. г., Комиссія единогласно постановила: обратиться въ Отдѣленіе русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ съ покорнѣйшею просьбою предоставить ей безвозмездно, для указанной цѣли, 85 экземпляровъ издаваемыхъ ею твореній Ломоносова, изъ коихъ 39 экземпляровъ доставить въ Канцелярію Комиссіи по народному образованію, Вознесенскій пр. 42, а 46 экземпляровъ въ 19 бесплатныхъ читаленъ и 27 четырехклассныхъ училищъ, списки коихъ, съ адресами учреждений, при семъ прилагаются.

„Комиссія надѣется притомъ, что и вновь имѣющіе выйти въ свѣтъ томы этого изданія будутъ безвозмездно же предоставляемы въ ея распоряженіе для указанной цѣли, по мѣрѣ ихъ отпечатанія. За Предсѣдателя Н. Демидовъ. Дѣлопроизводитель Ев. Шаволовъ“.

Положено просьбу эту исполнить, сообщивъ Комиссіи по народному образованію, что Отдѣленіе располагаетъ въ достаточномъ количествѣ экземпляровъ только первыми четырьмя томами Сочиненій Ломоносова, которые и будутъ доставлены въ Канцелярію.

Студентъ Вѣнскаго Университета Е. Ю. Перфецкій представилъ нижеслѣдующій „Отчетъ о своей поѣздкѣ въ Угорскую Русь“:

„Осенью 1912 года Второе Отдѣленіе Императорской Академіи Наукъ ассигновало мнѣ 200 рублей на поѣздку въ Угорскую Русь съ цѣлью изученія послѣдней. На Угорской Русси мнѣ удалось побывать нѣсколько разъ. Первый разъ я отправился въ восточную часть Угорской Русси и прошелъ пѣшкомъ сѣверную часть Марамарошскаго комитата—отъ границъ Бережскаго комитата—до города Körgösmesö и Kevele включительно. Это первое посѣщеніе Угорской Русси дало мнѣ возможность въ общихъ чертахъ познакомиться съ Угорскими Гуцулами и мѣстнымъ сельскимъ духовенствомъ, занести въ свою записную книжку болѣе интересныя данныя, относящіяся какъ къ области этнографіи, такъ и къ области исторіи этой части русскаго Закарпатья. Затѣмъ я отправился въ среднюю часть Угорской Русси—въ Бережскій и Унгварскій комитаты, гдѣ побывалъ въ Бескидѣ, Solva, Malmos, Мукачевѣ (Munkács), Унгварѣ и др. Здѣсь, благодаря большому содѣйствію, какое оказали мнѣ мѣстныя духовныя власти—о. Протоигуменъ Мукачевскаго монастыря Іоакимъ Хома, о. каноникъ Симонъ Сабовъ, членъ консисторіи Унгварской и деканъ о. Жатковичъ, редакторъ „Magyar Zemle“ и „Науки“ о. Волошинъ, мнѣ удалось познакомиться съ небольшимъ, но очень интереснымъ архивомъ Свято-Николаевскаго—на горѣ Черпекъ Монастыря, гдѣ сохранился очень интересный матеріалъ, относящійся къ исторіи самаго монастыря, а также матеріалъ по исторіи отношеній Мукачевскихъ епископовъ къ этому монастырю. Затѣмъ познакомился съ Унгварскимъ Архивомъ, въ которомъ сохранены лучшіе источники для исторіи Закарпатской Русси, какъ, напр., „Historia Carpatho-Ruthenorum“ Михаила Лучкая, „Записки“ Михаила Андреллы и пр. Потомъ я два раза побывалъ въ Будапештѣ, гдѣ, благодаря рекомендаціи меня академикомъ Н. В. Ягичемъ профессору Melich'у, мнѣ удалось въ общихъ чертахъ познакомиться съ количествомъ того матеріала, относящагося къ исторіи Угорской Русси, какой находится въ National-Museum, затѣмъ побывалъ въ Rakosliget'ѣ, гдѣ мнѣ удалось осмотрѣть бібліотеку г. Врабля (редактора „Недѣли“), въ которой я нашелъ цѣнныя вещи, относящіяся къ области интересующаго меня предмета; а на обратномъ пути въ Вѣну побывалъ еще въ Gyögyös'ѣ, гдѣ познакомился съ молодымъ венгерскимъ ученымъ д-ромъ Бонкало, интересующимся изученіемъ сѣверныхъ комитатовъ Венгрии и имѣющимъ въ своемъ распоряженіи очень цѣнные матеріалы, относящіяся къ исторіи и діалектологіи послѣднихъ.

„Въ результатъ этой моей поѣздки по Угорщинѣ мнѣ удалось прибрѣсти довольно цѣнные матеріалы по исторіи и отчасти по этнографіи Угорской Русси, ориентироваться въ этой новой для меня сферѣ исторіи Угорской Русси. Это мое знакомство съ Угорской Русью, особенно съ ея исторіей, дало мнѣ возможность исполнить небольшую научную работу—

„Обзоръ исторіи Угоррусской исторіографіи“, которую я представилъ въ свое время на имя академика А. А. Шахматова.

„При непосредственномъ моемъ ознакомленіи съ Угорской Русью, съ матеріалами по ея исторіи я замѣтилъ, что въ нѣкоторыхъ церковныхъ архивахъ и вообще въ нѣкоторыхъ глухихъ селахъ Мукачевской епархіи сохранился еще матеріалъ, относящійся къ исторіи послѣдней, забытой, оставленной на произволъ судьбы, которому грозитъ опасность каждую минуту исчезнуть навсегда; — на состояніе этого матеріала необходимо нужно обратить вниманіе Императорской Академіи Наукъ и не дать возможности исчезнуть ему безслѣдно.

„Недостатокъ денежныхъ средствъ и оффиціально рекомендующихъ меня данныхъ не дали мнѣ возможности продолжить начатое мною дѣло ознакомленія съ Угорской Русью и тщательнаго ея изученія. Для болѣе успѣшной научной работы на Угорской Русси, для болѣе продолжительнаго пребыванія тамъ и для безпрепятственнаго перехода съ мѣста на мѣсто съ цѣлью ознакомленія съ тѣмъ матеріаломъ, который можно найти и въ церковно-приходскихъ архивахъ, необходимо имѣть рекомендаціи не отъ отдѣльныхъ только частныхъ лицъ, какія я иной разъ получалъ во время моего путешествія по Угріи, но и отъ мѣстныхъ мадярскихъ ученыхъ учреждений, какъ, напр., отъ Будапештской Королевской Академіи Наукъ, которая, вѣроятно, всегда согласилась бы выдать таковую, если бы ей сдѣлала соответствующее заявленіе Россійская Императорская Академія Наукъ. Такъ какъ только оффиціальное разрѣшеніе мадярскихъ ученыхъ учреждений или вообще мадярскихъ властей дастъ полную возможность научно работать на Угорской Русси, избавить отъ всякихъ лишнихъ подозрѣній со стороны мадярской полиціи, а также отъ возможныхъ грубыхъ эксцессовъ со стороны послѣдней: ибо въ послѣднее время недружелюбное отношеніе ко всему русскому еще болѣе увеличилось въ Венгріи.

„Я честь имѣю покорнѣе просить Второе Отдѣленіе Императорской Академіи Наукъ дать мнѣ возможность продолжить начатое дѣло изученія Угорской Русси. Для продолженія моего научнаго дѣла по изученію послѣдней я хотѣлъ бы воспользоваться свободнымъ временемъ 2½ мѣсяцевъ моихъ лѣтнихъ каникулъ и отправиться въ Венгрію числа 15 іюня (по старому стилю) с. г.

„Евгеній Перфѣцкій, село Кобыляны-Надбужные, Съдлецкой губ. 19 апрѣля, 1913 года“.

Положено выслать г-ну Перфѣцкому изъ остатковъ отъ премій А. А. Котляревскаго двѣсти пятьдесятъ рублей на поѣздку въ Угорскую Русь.

Н. В. Клементьевъ, преподаватель Коммерческаго Училища А. А. Баумгартена, обратился къ Отдѣленію съ слѣдующей просьбою:

„Желая въ теченіе вышнихъ лѣтнихъ каникулъ заняться у себя

на родинѣ, въ Пермской губ., собираніемъ сказокъ, заговоровъ и другихъ произведеній народнаго творчества и записываніемъ особенностей мѣстнаго говора, обращаюсь въ Отдѣленіе русскаго языка и словесности съ покорнѣйшей просьбой выдать мнѣ на этотъ предметъ свидѣтельство. Для успѣшности веденія этого дѣла я ознакомился съ рукописными матеріалами по областному словарю, со статьей Д. Зеленина въ 87 т. Сборника отд. рус. яз. и словесн. и имѣю программу для собиранія особенностей великорусскихъ говоровъ“. Ник. Клементьевъ.

Положено выдать г. Клементьеву просимое свидѣтельство.

Студентъ С.-Пб. Политехническаго Института І. О. Каллиниковъ обратился къ Отдѣленію съ слѣдующею просьбою:

„Интересуясь народной литературой, мною были собраны народныя пѣсни въ Орловской губерніи, Мценскомъ уѣздѣ въ 1910 году, сообщенныя одновременно тремя лицами села Шенно, которыя и были представлены мною въ этомъ 1913 году Предѣдателью Второго Отдѣленія Императорской Академіи Наукъ г-ну Шахматову.

„Имѣя непреодолимое желаніе продолжать собираніе народной литературы въ Орловской губерніи, имѣю честь обратиться къ Отдѣленію русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ съ покорнѣйшей просьбой оказать мнѣ поддержку при дальнѣйшей работѣ въ этой отрасли.

„Прошу оказать мнѣ матеріальную поддержку для вознагражденія лицъ, которыя будутъ сообщать мнѣ изустныя памятники народной литературы, и для личныхъ переѣздовъ по губерніи во время работы.

„Также обращаюсь съ просьбой не отказать мнѣ въ фотографѣ для записыванія мотивовъ русской народной пѣсни и необходимыми пособіями—программами для руководства при записываніи народной литературы.

„А также прошу снабдить меня свидѣтельствомъ отъ Императорской Академіи Наукъ, для безпрепятственнаго собиранія народной литературы со стороны мѣстной администраціи и которое дало бы мнѣ возможность использовать весь сказочный и пѣсенный матеріаль, во всей его обширной полнотѣ по богатству мотивовъ и содержанія. 22 апрѣля, 1913 г.“.

Положено выдать г. Каллиникову свидѣтельство и пятьдесятъ рублей на путевыя издержки.

Г. Ю. Битовтъ представилъ записку, составленную имъ по порученію Отдѣленія (см. прот. 26 января 1913 г. ст. XXVIII). Записка, озаглавленная „Насущнѣйшая нужда библіографіи“, содержитъ между прочимъ обзоръ источниковъ для библіографіи XVIII и XIX вв. Предѣдательствующій доложилъ, что имъ послано было г-ну Битовту по полученіи рукописи пятьдесятъ рублей. Кромѣ того доложено только что полученное письмо г. Битовта, гдѣ онъ сообщаетъ о пожарѣ, постигшемъ

20 апрѣля все его имущество и въ томъ числѣ его библіотеку и работы Принимая во вниманіе, во-первыхъ, постановленіе Отдѣленія отъ 2 марта с. г. ст. LXI, во-вторыхъ, бѣдственное положеніе, въ какомъ оказался г. Битовтъ, положено: 1) представленную имъ записку передать на разсмотрѣніе В. И. Саптова, прося его высказаться по вопросу объ ея достоинствахъ, 2) выдавать г. Битовту по семидесяти пяти рублей въ теченіе пяти мѣсяцевъ (май—сентябрь) и 3) окончательное сужденіе о принятой г. Битовтомъ работѣ имѣть осенью по полученіи отзыва В. И. Саптова.

Самуэль Адрианъ Наберъ.

1828—1913.

Некрологъ.

(Читанъ въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г. академикомъ
П. В. Никитинымъ).

30 мая новаго стиля скончался извѣстный филологъ-классикъ Самуэль Адрианъ Наберъ, въ 1887 году по предложенію А. К. Наука избраный въ члены-корреспонденты нашей Академіи.

Онъ родился въ 1828 г. въ Гаагѣ. Университетское образованіе получилъ въ Лейденѣ, гдѣ учился у знаменитаго Кобета. Довольно долго былъ гимназическимъ преподавателемъ, а съ 1871 г. — профессоромъ греческой словесности въ Амстердамскомъ университетѣ.

Уже въ 1852 г. онъ вмѣстѣ съ двумя своими товарищами, Кiehгемъ и Mehler'омъ, основалъ извѣстный филологическій журналъ *Mnemosyne* и до конца жизни оставался однимъ изъ его редакторовъ. Вмѣстѣ со статьями Кобета статьи Самуэля Набера были главными украшеніями этого журнала. Какъ въ научной дѣятельности другихъ филологовъ той же школы и той же эпохи преобладающее положеніе занимала копѣктуральная критика текстовъ, такъ и Наберъ много и часто успѣшно занимался исправленіемъ поврежденныхъ мѣстъ греческихъ и частью латинскихъ литературныхъ произведеній. Обнаруживая весьма значительный для классическаго филолога интересъ къ намятикамъ библейской письменности, Наберъ уже въ очень преклонные годы предпринялъ и исполнилъ изданіе сочиненій Юсупа Флавія, писателя, такъ близко съ этими намятиками соприкасающагося.

Въ трудахъ Набера вообще оцутительнѣе, чѣмъ у его собратьевъ по направленію, сказывалось сознаніе, что критика текстовъ должна быть лишь

однимъ изъ средствъ, а не цѣлью филологическаго познания. Отъ большинства филологовъ кобетовской школы Набера отличала бóльшая осмотрительность предположеній, бóльшая строгость аргументаціи, бóльшая склонность и болѣе высокая способность къ пониманію и изслѣдованію сложныхъ историко-литературныхъ вопросовъ. Это послѣднее качество замѣтно и въ Наберовой теоріи Гомеровскаго вопроса, проявилось и въ изслѣдованіи о хронологіи писемъ Фронтонъ и Марка Аврелія, предисланиомъ изданію этихъ писемъ, а особенно много дало надежныхъ результатовъ въ обширномъ изданіи Лексикона Фотія, гдѣ изслѣдованіемъ источниковъ этого памятника разъясняются отношенія почти всѣхъ значительнѣйшихъ явленій древняго и средневѣковаго періода греческой лексикографіи, при чемъ попутно разсынается множество убѣдительныхъ поправокъ къ разнообразнѣйшимъ произведеніямъ греческой литературы.

Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ.

1847—1913.

Некрологъ.

(Читай въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г. академикомъ
П. В. Никитинымъ).

Скончавшійся 30 августа заслуженный ординарный профессоръ Московскаго университета по кафедрѣ теоріи и исторіи искусства, докторъ римской словесности, Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ, состоялъ съ 1904 г. членомъ-корреспондентомъ нашей Академіи по разряду классической филологіи и археологій.

Онъ происходилъ изъ духовнаго званія и родился въ селѣ Дроздовѣ Шуйскаго уѣзда, Владимірскаго губерніи 4 мая 1847 г.

Высшее образованіе Иванъ Владимировичъ получилъ на историко-филологическомъ факультетѣ Петербургскаго университета. Здѣсь главными его учителями были Н. М. Благовѣщенскій и К. Я. Люгебиль. Во многомъ это были прямые противоположности: одинъ — щеголеватый излагатель наиболѣе занимательныхъ эпизодовъ исторіи римской литературы, другой — изслѣдователь, орудіемъ крѣпкаго здраваго смысла и строгаго критицизма разрушавшій традиціи классической историографіи и традиціонныя велѣпіи классическаго языкованія; но оба сходились въ одномъ — въ поклоненіи красотѣ античнаго искусства. Иванъ Владимировичъ началъ свою научно-литературную и профессорскую дѣятельность, какъ филологъ, латинистъ, а закончилъ, какъ историкъ искусства.

Оправленный для усовершенствованія въ классической филологіи за границу, онъ особенно усердно занимался въ Боннѣ у Бюхелера. Подъ вліяніемъ боннскаго латиниста предпріяты были изданія надписей древнеиталійскихъ діалектовъ, всего болѣе содѣйствовавшія почетной извѣстности, пріобрѣтенной Иваномъ Владимировичемъ въ ученомъ мірѣ. Матеріалъ для этихъ трудовъ былъ собранъ Иваномъ Владимировичемъ во время двухъ итальянскихъ путешествій, прекрасно имъ описанныхъ въ книгѣ «Путешествіе по Италіи». Копируя и издавая эпиграфическіе памятники, Иванъ Владимировичъ имѣлъ въ виду дать не новое ихъ истолкованіе, не обработку археологическаго или язычнаго матеріала, ими представляемаго, а то, что въ тѣ времена должно было считаться прежде всего необходимымъ,

именно — возможно точное воспроизведеіе самыхъ начертаній подписей. — Можно бы думать, что, требуя самаго мелочнаго изученія памятниконъ на мѣстахъ ихъ находженія въ средней и южной Италіи, такая задача скорѣе годилась бы для какого-нибудь изъ достаточно многочисленныхъ итальянскихъ филологовъ или археологовъ, чѣмъ для уроженца села Дроздова. Но однако Иванъ Владимировичъ такъ усѣбно выполнилъ эту задачу, что и для западныхъ ученыхъ его изданія долго служили основнымъ пособіемъ въ той научной области, къ которой они относятся. Онъ имѣлъ счастливую способность вѣрнѣе въ пользу и значеніе тѣхъ дѣлъ, за которые брался. Эта вѣра создала неимовѣрный успѣхъ и того дѣла, которому Иванъ Владимировичъ отдавался въ послѣдніе годы своей жизни съ такплъ увлеченіемъ, что сравнительно мало могъ удѣлять времени учено-литературной дѣятельности, выразившейся въ эти годы лишь нѣсколькими небольшими археологическими статьями и очень интересной актовой рѣчью о высшихъ школахъ римской имперіи.

Пренодавая въ университетѣ исторію античнаго искусства, Иванъ Владимировичъ долженъ былъ позаботиться объ улучшеніи состава и помѣщенія университетскаго кабинета скульптурныхъ слѣшковъ. Эта столь скромная по первоначальнымъ своимъ мотивамъ задача была такъ широко понята и такъ энергично выполнена Ивановъ Владимировичемъ, что, благодаря ему, Москва получила Музей изящныхъ искусствъ, являющійся однимъ изъ значительнѣйшихъ всероссійскихъ просвѣтительныхъ учреждений, важнымъ не только для общаго образованія, но и для научнаго изслѣдованія. Горячая любовь къ своему дѣлу и живая вѣра въ него помогли Ивану Владимировичу найти для задуманнаго имъ учрежденія могущественныхъ покровителей и щедрыхъ жертвователей. Безъ обращенія къ казнѣ, въ тѣ времена очень скупой на такіе расходы, нашлись средства не только на пріобрѣтеніе совершеннѣйшихъ слѣшковъ съ огромной массы произведеній древней и новой скульптуры, но и на сооруженіе великолѣпнѣйшаго зданія для помѣщенія этихъ вещей. Ивану Владимировичу удалось выхлопотать и штатъ, обезпечивающій удовлетвореніе нуждъ существованія и развитія Музея въ мѣрѣ, далеко превосходящей все то, что обыкновенно достается на долю вспомогательныхъ учреждений историко-филологическихъ факультетовъ русскихъ университетовъ. Этотъ штатъ можно было бы находить слишкомъ щедрымъ, и мраморныя залы Музея можно было бы сравнивать съ золотой оправой фальшивыхъ камней, если бы Музей остался хранилищемъ только слѣшковъ, только копій: но за копіями въ него стали притекать и оригиналы, даже цѣлыя коллекціи оригиналовъ, въ числѣ ихъ и такія драгоценныя, какъ египетская коллекція Голенищева.

Джонъ Милнъ.

Некрологъ.

(Читанъ въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 4 сентября 1913 г. академикомъ княземъ Б. Б. Голицынымъ).

17/30-го іюля текущаго года скончался, 63 лѣтъ отъ роду, въ своемъ небольшомъ помѣстьи, въ Shide на Isle of Wight извѣстный сейсмологъ и геологъ проф. John Milne F. R. S. Покойный пользовался всемірной извѣстностью въ области сейсмологическихъ изслѣдованій. Онъ, вмѣстѣ съ Ewing'омъ, можетъ по праву считаться основателемъ инструментальной сейсмологіи, являющейся фундаментомъ для разныхъ повѣйшихъ сейсмологическихъ изслѣдованій.

Окончивъ курсъ наукъ въ университетѣ въ Oxford, Milne готовился сначала къ дѣятельности горнаго инженера, но, получивъ затѣмъ въ 1875 году приглашеніе переселиться въ Японию и занявъ каедру въ Токийскомъ университетѣ, онъ особенно заинтересовался явлениями землетрясеній, которыми Японія такъ богата. Это обстоятельство и опредѣлило характеръ всей его дальнѣйшей научной дѣятельности.

Milne организовалъ въ разныхъ частяхъ свѣта цѣлую сеть сейсмическихъ станцій (до 60), на которыхъ были установлены сейсмографы его системы. Въ 1895 году Milne вернулся въ Англию и поселился въ Shide и до самой своей кончины руководилъ всей дѣятельностью организованной имъ сети станцій, бремя управленія которой лежало почти исключительно на немъ одномъ.

Обладая живымъ и разностороннимъ умомъ, Milne съ увлеченіемъ занялся разработкой разныхъ сейсмологическихъ проблемъ и напечаталъ большое число цѣнныхъ научныхъ изслѣдованій. Можно смѣло утверждать, что огромное большинство научныхъ вопросовъ современной сейсмологіи было въ свое время затронуто въ той или иной формѣ самимъ Milne'омъ.

Вмѣстѣ съ Gerland'омъ, Rebeur-Paschwitz'емъ и другими Milne былъ однимъ изъ инициаторовъ и организаторовъ Международной сейсмологической Ассоціаціи, въ составъ которой входятъ въ настоящее время 24 отдѣльныхъ государствъ.

Чрезвычайно живой, энергичный, легко воодушевляющійся, Milne былъ чрезвычайно увлекательнымъ собесѣдникомъ, охотно дѣлившимся своимъ многолѣтнимъ научнымъ опытомъ въ области сейсмологическихъ изслѣдованій.

Мнѣ довелось познакомиться съ Milne'омъ только въ послѣдніе годы его жизни, и я, при своихъ посѣщеніяхъ Англіи, старался никогда не упустить случая увидѣться и побесѣдовать съ нимъ. Особенно поучительно и интересно было посѣщеніе его научной лабораторіи въ Shide.

Съ кончиной Milne'а дальнѣйшая судьба организованной имъ сейсмической сѣти находится въ нѣсколько неопредѣленномъ положеніи, но я имѣю свѣдѣнія, что Royal Society въ Лондонѣ принимаетъ энергичныя мѣры къ тому, чтобы поддержать это важное научное предпріятіе и подыскать Milne'у достойнаго преемника.

Хотя Milne и не состоялъ членомъ-корреспондентомъ нашей Академіи Наукъ, но онъ пользовался такой заслуженной научной извѣстностью, и утрата его такъ больно и чувствительно скажется въ небольшой семьѣ современныхъ сейсмологовъ, что я прощу Физико-Математическое Отдѣленіе почтить память покойнаго вставаніемъ.

Отчетъ о командировкѣ за границу лѣтомъ 1913 года.

А. А. Бѣлопольскаго.

(Доложено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 4 сентября 1913 г.).

Съѣздъ представителей Международнаго Союза по изслѣдованію Солнца состоялся въ Боннѣ между 17 и 23 іюля.

Съѣздъ былъ очень многолюденъ, преобладали англійскіе и американскіе ученые (38%).

Общія собранія происходили по утрамъ въ большой аудиторіи новаго физическаго института; по вечерамъ засѣдали подкомиссіи. Кромѣ того, одинъ вечеръ былъ посвященъ научнымъ вопросамъ, не имѣющимъ связи съ изслѣдованіями солнца.

Общія собранія чередовались подъ предсѣдательствомъ профессоровъ: Кайзера, Кюстнера, Шварцшильда, Рунге и Прингсгейма. Секретарями неизмѣнно были: De la Vaupie Pluvinel, Hemsalech, Fauler и Коппен.

Предсѣдатель исполнительнаго постояннаго комитета проф. Нале и членъ того же комитета Schuster по болѣзни отсутствовали; краткій отчетъ этого комитета былъ прочитанъ проф. Турнеромъ (Turner).

Въ этомъ отчетѣ упоминается утрата членовъ за смертью: Пуанкаре, Тиссеранъ де Боръ, Рочъ, Лебедева и Эбертъ. Срокъ полномочій 3-го члена комитета, А. А. Бѣлопольскаго, (представителя Союза Академій) истекаетъ 31 декабря с. г., съ этого срока вступаетъ на смѣну новый членъ отъ Прусской Академіи Наукъ. Упоминается о финансовомъ дефицитѣ Союза, пополнявшемся до сихъ поръ изъ средствъ частныхъ лицъ. Въ будущемъ предполагается разложить его на всѣхъ членовъ Союза (увеличеніемъ цѣны печатныхъ отчетовъ).

Первымъ изъ научныхъ былъ прочитанъ отчетъ по опредѣленію основныхъ длинъ волнъ эофра для спектральныхъ линий желѣза. Въ настоящее время закончено международное опредѣленіе интерференціоннымъ способомъ нормальныхъ длинъ волнъ эофра ¹⁾ 2-го порядка въ предѣлахъ между

$$\lambda = 6500 \text{ \AA} \text{ до } 2400 \text{ \AA}$$

Расхожденіе между отдѣльными опредѣленіями ограничивается тысячными долями \AA .

Нормалн 3-го порядка опредѣлены при помощи дифракціонныхъ рѣшетокъ пока между $\lambda = 6500 — 4100 \text{ \AA}$; онѣ даютъ большія расхожденія, и выборъ ихъ болѣе затруднителенъ, чѣмъ для нормалей 2-го порядка.

Опредѣленія λ для химическихъ элементовъ по системѣ I. A. сдѣланы для 23 веществъ какъ интерференціоннымъ методомъ, такъ и дифракціонными рѣшетками. (Докладчики: Kayser, Buisson, Goos).

Отчетъ по изслѣдованію вращенія солнца спектральнымъ путемъ.

Программа этихъ изслѣдованій и распределеніе работы между наблюдателями различныхъ частей спектра окончательно установлены. Многие уже опубликовали результаты.

Такъ, Mess. Storey et Wilson (область спектра $\lambda = 6280 — 6318 \text{ \AA}$; эпоха 1909. 5. Эдинбургъ).

Mr. Hubrecht (область $\lambda = 4300 — 4400 \text{ \AA}$; эпоха 1912. Кембриджъ).

Mess. Plaskett et De Lury (область $\lambda = 4250 — 5500 \text{ \AA}$; эпоха 1911. 6. Оттава).

Ожидаются въ скоромъ времени результаты, полученные Schlesinger'омъ въ Allegheny.

Императорская Академія Наукъ въ С.-Петербургѣ пріобрѣтаетъ инструменты для изслѣдованій этого рода въ области $\lambda = 3800 — 4000 \text{ \AA}$. Многие части уже спроектированы и два зеркала отшлифованы.

На Mt. Wilson временно прекращены эти изслѣдованія по случаю устройства новыхъ мощныхъ приборовъ.

На основаніи сдѣланныхъ опредѣленій обнаруженъ цѣлый рядъ явленій, которыя потребовали дополнительныхъ международныхъ изслѣдованій.

1) (Нормалн).

Классификація спектрів звѣздъ.

Постановлено, что бы до выработки новой, болѣе совершенной системы классификаціи звѣздъ по спектрамъ пользоваться классификаціей, принятой въ Обсерваторіи Гарвардъ-Колледжъ (Harvard-College Observatory), съ нѣкоторыми ничтожными видоизмѣненіями.

Актинометрія.

Систематическія изысканія по опредѣленію солнечной постоянной продолжаются. Между прочимъ, съ большой увѣренностью высказывается убѣжденіе въ реальности измѣненія этой постоянной въ зависимости отъ дѣятельности на солнцѣ. Увеличеніе постоянной соответствуетъ усилению этой дѣятельности.

Evershed предлагаетъ (письмомъ) фотометрическія наблюденія планетъ для испытанія, на сколько солнечная постоянная подлежитъ измѣненіямъ.

Спектрогелиографія.

Изслѣдованіе разныхъ слоевъ солнечной поверхности ведется непрежнему. Прибавилось нѣсколько новыхъ спектрогелиографовъ (Цюрихъ, Ницца, Старья Дубоссары). Особенно плодотворны нарижскіе и беркесовскіе снимки. Первые дали возможность прослѣдить связь такъ называемыхъ темныхъ тонкихъ полосъ (filaments et alignments) съ дѣятельностью на солнцѣ.

Прекрасные спектрогелиографическіе снимки протуберанцевъ представляеть обсерваторія Yerkes'a.

Визуальныя наблюденія протуберанцевъ.

Предлагается продолжить эти наблюденія еще на 5 лѣтъ въ виду интересныхъ результатовъ, полученныхъ до сихъ поръ. Выработана схема, по которой предлагается наблюдать протуберанцы. Этотъ отдѣлъ однако предлагается присоединить къ предыдущему подъ общимъ названіемъ изслѣдованія атмосферы солнца.

Солнечныя затменія.

Заявлено о снаряженіи 19 экспедиціи въ Россію для наблюденія предстоящаго затменія солнца въ 1914 году.

Помимо дѣловыхъ обсужденій сдѣлашь рядъ научныхъ докладовъ (Юліусъ: объясненіе пятны аномальной дисперсіей въ солнечной фотосферѣ,

сть демонстраціей опыта. Делаандръ: О спектроскопическихъ наблюденьяхъ Медонской Обсерваторіи и о скоростяхъ въ протуберанцахъ, указывающихъ на присутствіе электромагнитнаго поля на солнцѣ. Такія же изслѣдованія произведены проф. Нале. Штюмеръ: Объ опредѣленіи параллакса полярныхъ сіяній. Абботъ: объ опредѣленіи солнечной постоянной. С. Джонъ: о движеніяхъ по лучу зрѣнія въ солнечныхъ пятнахъ. Демонстрировался новый воздушный насосъ (Molecularluftpumpe). Демонстрировались снимки небесныхъ тѣлъ и ихъ спектровъ. Демонстрировался пластиночный актинометръ проф. Михельсона.

Принято приглашеніе Рикко — созвать будущій конгрессъ Союза въ Римѣ въ 1916 году.

Во время пребыванія въ Боннѣ члены конгресса имѣли возможность ознакомиться съ устройствомъ и прекрасными приборами новаго Физическаго Института, созданнаго проф. Кайзеромъ, осмотрѣть прекрасную и знаменитую Астрономическую Обсерваторію. Были совершаемы экскурсіи въ окрестности Бонна и въ Кельнъ, гдѣ осмотрѣны его достопримѣчательности.

Предварительный отчетъ о поѣздкѣ въ Лори лѣтомъ 1913 г.

А. Лорисъ-Калантара.

(Представлено въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г.).

Занятія мои по изученію памятниковъ древности въ Лорійскомъ участкѣ Борчалинскаго уѣзда, Тифлисской губерніи (древн. область Таширъ или Лори, входившая по армянскому дѣленію въ провинцію Гугарікъ, по грузинскому въ «Сомхетъ» или Сомехію), куда я былъ командированъ Императорскою Академіей Наукъ, въ зависимости отъ незначительныхъ средствъ, которыми я располагалъ, велась въ предѣлахъ небольшого района, не могли быть длительными (всего около 3-хъ недѣль) и посвящены были главнымъ образомъ эпиграфическимъ матеріаламъ.

Въ намѣченномъ районѣ, на рѣкѣ Дзорагетъ (Бердуджа, Дебеда-чай) предметомъ моихъ занятій были слѣдующіе памятники: древній храмъ въ сел. Одзунѣ (Удзунъ, Узунъ, Уцунъ) или Узунларѣ, лежащемъ надъ ущельемъ, на лѣвомъ берегу Дзорагета; на томъ же берегу, въ Дзорагетскомъ ущелии — развалины монастырей Юрмайръ и Кобайръ; идя дальше на югъ, противъ теченія рѣки, на правомъ берегу ея, подъ сел. Дысегъ, въ ущелии — развалины монастыря Сурб-Григоръ.

Ущелье это представляетъ громадный интересъ; оно буквально усыяно археологическимъ матеріаломъ разныхъ эпохъ и временъ, начиная съ того времени, къ которому относятся такъ называемыя Урартскія постройки, и до послѣднихъ вѣковъ.

Памятники христіанскаго времени (развалины крѣпостей, церквей, часовень, также надгробные памятники, монументальныя или изъ однихъ хачкаровъ, т. е. крестныхъ камней, стоящихъ отдѣльно или группами, образующими по мѣстамъ обширныя усыпальницы) особенно цѣльны въ виду сохранившагося древне-христіанскаго сооруженія — трехнефной базилики въ Одзунѣ съ уцѣлѣвшимъ портикомъ. Подобно многимъ мѣстностямъ Арменіи XIII-й вѣкъ здѣсь тоже представленъ богаче другихъ столѣтій какъ въ количественномъ, такъ и въ качественномъ отношеніи. Достаточно указать на развалины церкви Сурб-Григора, великолѣпнаго образца армянскаго искусства XIII вѣка.

Вслѣдствіе очень большого количества надписей, особенно въ Юрмайрѣ и Сурб-Григорѣ, при недостаткѣ у меня фотографическаго матеріала, я успѣлъ исчерпать въ этотъ разъ только Одзунъ и Кобайръ. Въ виду исключительной важности сдѣланы измѣренія и снятъ планъ Одзунскаго храма, базилики, и находящагося тамъ же памятника на могилѣ, по преданію, царя Смбата.

Общій характеръ всѣхъ памятниковъ указываетъ на тѣсную связь съ Анійской культурой, однако намѣчаются многія оригинальныя черты, общія только для лорійскихъ древностей. Особнякомъ стоитъ бѣлая церковь съ колокольнею Кобайрсакаго монастыря, своими декоративными деталями болѣе сходная съ грузинскими церквами.

Изученіе христіанскихъ памятниковъ мѣстности, лежащей на рубежѣ Арменіи и Грузіи, естественно, выдвинуло на первую очередь выясненіе вопроса о положеніи халкедонитства въ краѣ. Кромѣ Кобайра, халкедонитскаго монастыря съ надписями армянскими и на грузинскомъ языкѣ, по этому вопросу Одзунъ и Юрмайръ также дали любопытный матеріалъ, доказывающій, что халкедонитство среди армянъ не было обособленнымъ, чуждымъ явленіемъ и даже позднѣе, по крайней мѣрѣ въ опредѣленную эпоху, было неразрывной частью общearмянской религіозной жизни.

Надписи по содержанию — строительныя (большая часть), о повинностяхъ, дарственныхъ и надгробныя; онѣ какъ въ палеографическомъ отношеніи, такъ и въ отношеніи языка имѣютъ особый, мѣстный характеръ: отъ извѣстныхъ мнѣ надписей другихъ мѣстностей Арменіи ихъ отличаютъ формы буквъ и новыя типы лигатуръ, часто очень сложныхъ. Языкъ, подобно всѣмъ извѣстнымъ армянскимъ надписямъ, хотя древне-литературный съ діалектизмами, но діалектическія формы въ нихъ часто являются преобладающими и представляютъ богатый и интересный матеріалъ для изученія древне-лорійскаго нарѣчія.

Прочитано надписей до 120, за исключеніемъ 3—4 изъ нихъ, неизданныхъ до сихъ поръ.

Эти надписи по времени отъ XI—XIV в. (большинство относится къ XIII вѣку), кромѣ одной небольшой и дефектной, но, казалось бы, значительно болѣе древней надписи, найденной въ Одзунѣ.

Сдѣлано до ста фотографическихъ снимковъ надписей, видовъ развалинъ, архитектурныхъ частей, построекъ, надгробныхъ памятниковъ, рельефовъ. Съ тѣхъ рельефовъ и надписей, которые не могли быть сфотографированы или представляли особенный интересъ, сдѣланы эстампажи.

Передъ началомъ работъ предпринятый предварительный осмотръ развалинъ Лорійскаго участка показалъ плачевное состояніе ихъ въ смыслѣ охраны; въ нѣкоторыхъ мѣстахъ я обнаружилъ свѣжіе слѣды порчи и поврежденій памятниковъ, особенно гробницы, произведенныя неизвестными лицами. Объ этомъ тогда же мною было сообщено г. Тифлескому Губернатору, встрѣтившему мое заявленіе очень сочувственно, и по его предписанію Лорійскимъ представителемъ г. Стенановымъ уже приняты мѣры для ослабленія этого зла.

Въ заключеніе считаю приятнымъ долгомъ принести глубокую признательность всѣмъ лицамъ, оказавшимъ мнѣ чѣмъ либо содѣйствіе, особенно же г.г. учителямъ Гр. Аг. Шавердяну, Тигр. Тывалянцу, а также Сарк. Черкезяну, М. Даллакяну и С. Малхасяну, помогавшимъ мнѣ въ Одзунѣ.

ДОКЛАДЫ О НАУЧНЫХЪ ТРУДАХЪ.

А. В. Мартыновъ. Замѣтки о нѣкоторыхъ новыхъ формахъ *Trichoptera* изъ разныхъ мѣстностей. (A. V. Martynov. Notice sur quelques formes nouvelles de Trichoptères, provenant de différentes localités).

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 4 сентября 1913 г. отъ имени академика **Н. В. Насонова**).

Въ представляемой статьѣ авторъ впервые описываетъ три новыхъ вида *Trichoptera*: *Hydronema* gen. nov. *persica* sp. n. изъ Персіи, *Plectrocnemis conjuncta* sp. n. (мѣстонахожденіе этого вида не могло быть выяснено вполне определенно) и *Ganonema bicolorata* sp. n. изъ Австраліи. Вновь установленный родъ *Hydronema* замѣчательнъ тѣмъ, что связываетъ подсемейство *Hydropsychinae* съ подсемействомъ *Macronematinae* (того же семейства *Hydropsychidae*).

Къ статьѣ приложено 9 рисунковъ.

А. В. Мартыновъ. Къ познанію фауны *Trichoptera* Китая. (A. V. Martynov. Contribution à la faune des Trichoptères de la Chine).

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 4 сентября 1913 г. отъ имени академика **Н. В. Насонова**).

Авторъ сообщаетъ въ своей статьѣ результаты обработки небольшой коллекціи (13 видовъ) *Trichoptera* изъ Китая, большая часть которой принадлежитъ Зоологическому Музею Академіи Наукъ, при чемъ устанавли-

вають слѣдующіе новыя виды: *Rhyacophila auricularis* (Сы-чуань), *Stenopsyche pjaszkyi* (Хань-янь), *Hypodinarthrum ulmeri* (хребетъ Сай-хипъ), *Allophylax szetschwanensis* (Сы-чуань) sp. n.

Въ концѣ статьи авторъ даетъ сводку всѣхъ извѣстныхъ до сихъ поръ изъ Китая *Trichoptera*.

Къ статьѣ приложено 11 рисунковъ.

Къ литературѣ такъ называемыхъ "Αρχαα.

П. В. Никитина.

(Доложено въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г.).

Различнымъ видоизмѣненіямъ того типа «систематическаго»¹⁾ Патерика, который описанъ въ «Библіотекѣ» (cod. 198) патріарха Фотія, предпосылаются иногда въ рукописяхъ особые «прологи», предисловія. Миѣ известно два такихъ пролога. Одинъ начинается почти буквально такъ же, какъ *Προοίμιον τοῦ βίου τῶν ἀγίων πατέρων*, предпосылаемое Палладіеву Лавсіаку въ спискахъ позднѣйшей редакціи этого намятника²⁾. Какъ къ этому прологу систематическаго Патерика относится весьма сходный съ нимъ прологъ, являющійся у Котелье (и въ перепечаткѣ у Мпня) предисловіемъ Патерика алфавитнаго, объ этомъ придется, вѣроятно, говорить когда-нибудь послѣ. А теперь я намѣренъ, кратко изложивъ содержаніе и построеніе другого пролога, остановиться на двухъ его мѣстахъ, чтобы привлечь къ нимъ вниманіе ученыхъ знатоковъ литературы такъ называемыхъ "Αρχαα, — прзреченій, усвояемыхъ Иисусу Христу, но не читаемыхъ въ сохранившихся евангеліяхъ.

Прологъ находится во многихъ рукописяхъ. Миѣ онъ извѣстенъ пока по двумъ: Московскою, описанною въ каталогѣ Владимира подъ № 345, и Парижскою Коаленовою № 127. Обѣ приурочиваются къ XI вѣку. Въ первой прологъ занимаетъ листы 5^r—9^r, во второй 1^r—6^v. Озаглавляется онъ такъ: *Πρόλογος περί βίου καὶ ἀσκήσεως τῶν μακαρίων καὶ ἀγίων πατέρων ἡμῶν*. Начинается словами: *Ὁ ὢν ἐν ἀρχῇ πρὸς τὸν θεὸν θεὸς λόγος διὰ πολλὴν ἀγαθότητα, πάντα τὸν*³⁾ *κόσμον ἐκ μὴ ὄντων ἐν σοφίᾳ δημιουργήσας, τὸν οὐρανὸν ὑπερκεῖσθαι πάντων τῶν ὁρατῶν ἐποίησε καὶ ἐν αὐτῷ τοὺς φωστῆρας ἐκπέθετο τοῦ φωτίζεν πᾶσαν τὴν γῆν καὶ τοῖς ἀνθρώποις συνεργεῖν εἰς τὰ δέοντα*. Далѣе ходъ мыслей приблизительно таковъ: «кромѣ небесъ видимыхъ, которыя нѣкогда сѣются, какъ свѣтокъ, и которыхъ звѣзды

1) Это будетъ, миѣ кажется, наиболѣе подходящее названіе для тѣхъ Патериковъ, въ которыхъ матеріалъ объединенъ въ группы, распределенъ по книгамъ или главамъ соответственно содержанію составляющихъ этотъ матеріалъ прзреченій и сказаній. Butler, The Lausiac History of Palladius, I, стр. 209. назвалъ этотъ типъ топическимъ (topical). P. M. Chaine, Le texte original des Aportheumes des Pères (въ изданіи Université Saint-Joseph Beyrouth. Mélanges de la Faculté Orientale, t. V, fasc. 2, 1912), стр. 543, (а по отдѣльной нумераціи — 3), предлагалъ называть логическимъ.

2) Butler, The Laus. Hist. of Pall., II, 3 sqq.

3) τὸν опускаетъ Парижская рукопись.

иногда снадутъ, яко листвіе, есть небеса невидимыя и вѣчныя. Уязвленный божественной любовью къ этой петлѣнной и живоносной тверди небесной божественный чинъ подвижниковъ, о которомъ предлежитъ намъ повѣствовать (*τὸ τῶν ἀσκητῶν θεῶν τάρμα τὸ προκείμενον ἡμῖν εἰς ἐξήγησιν*), достигъ всѣхъ видовъ добродѣтелей. Записавъ (*ἀναγραφόμενοι*) для пользы нашей дѣянія, поученія и божественныя пророчества этихъ (подвижниковъ), свѣтильники и учителя церкви (*οἱ τῆς ἐκκλησίας φωστῆρες καὶ διδάσκαλοι*) создали божественный рай (*παράδεισον θεῶν*), питающій съ вѣрою къ нему обращающихся всяческими красотами добродѣтелей. Въ самомъ дѣлѣ, какой красоты не насаждено въ этомъ божественномъ раю (*ἐν τούτῳ τῷ θεῷ παραδείσῳ*)?» Авторъ хочетъ сказать: для какихъ добродѣтелей не даетъ примѣровъ и поученій та книга апокалиптическихъ изреченій и сказаній, получившая заглавіе *Παράδεισος*, которая слѣдуетъ за этимъ прологомъ? Отвѣтомъ на риторическій вопросъ служить далѣе перечень апокалиптическихъ добродѣтелей, называющій ихъ въ томъ же порядкѣ, въ какомъ они являются темами отдѣльных главъ Патерика, или «Рая», находящагося въ тѣхъ же рукописяхъ, въ которыхъ находится и этотъ прологъ, но называющій ихъ не всѣ¹⁾.

Первообразъ — продолжаетъ авторъ — правило, путеводитель, даятель и учитель всѣхъ этихъ добродѣтелей есть Христосъ, истинный Богъ нашъ. Это общее положеніе доказывается затѣмъ въ примѣненіи къ отдѣльнымъ изъ перечисленныхъ добродѣтелей. Доказательствами служатъ массы новозавѣтныхъ текстовъ. Въ изложеніи каждой добродѣтели онѣ распределяются на двѣ группы: на изреченія Господни, т. е. евангельскія, и изреченія апостольскія. Начало первой группы текстовъ, отнесенныхъ къ первой добродѣтели (*ἡσυχία*, уединеніе, удаленіе отъ міра), формою родительнаго надежа связано синтактически съ предшествующимъ общимъ тезисомъ: *τῆς μὲν ἡσυχίας ὅτε* и т. д., т. е.: «(первообразомъ и учителемъ) уединенія (Христосъ явился), когда» и т. д.; слѣдуютъ болѣе или менѣе подходящіе евангельскіе тексты. Вторая группа текстовъ того же отдѣла, т. е. изложенія, посвященнаго той же добродѣтели, вводится формулою *καὶ ὁ ἀπόστολος*.

Двѣнадцать слѣдующихъ отдѣловъ пролога построены по такой схемѣ: первая половина: «а о такой-то добродѣтели Господь сказалъ» (или «говоритъ»), вторая половина: «и апостоль». Подъ первымъ заголовкомъ приводятся не только реченія Иисуса Христа, но и мѣста евангельскихъ повѣствованій о дѣлахъ его, ту или другую добродѣтель проявившихъ. Подъ заголовкомъ *καὶ ὁ ἀπόστολος* даются главнымъ образомъ тексты изъ посланій апостола Павла, а иногда изъ посланій Петровыхъ и изъ Дѣяній Апостольскихъ.

¹⁾ Невидимому, первоначально прологъ назначался для Патерика, не имѣвшаго нѣкоторыхъ главъ, имѣющихся въ этихъ рукописяхъ и перечисляемыхъ у Фотія

Для примѣра и для той цѣли, которую имѣю я въ виду въ этой замѣткѣ, достаточно будетъ привести вторую половину отдѣла *περὶ τοῦ μὴ κρίνειν* и тотчасъ затѣмъ слѣдующую первую половину отдѣла *περὶ διακρίσεως*.

Вотъ онѣ¹⁾.

Καὶ ὁ ἀπόστολος δέ²⁾ ᾿τί κρίνεις τὸν ἀδελφόν σου; ἢ καὶ σὺ τί ἐξουθενεῖς τὸν ἀδελφόν σου;³⁾ μηκέτι οὖν ἀλλήλους κρίνωμεν⁴⁾. καὶ ᾿εκάστος τὸ ἴδιον φορτίον βαστάσει⁵⁾. καὶ ᾿εκάστος περὶ ἑαυτοῦ λόγον δώσει τῷ θεῷ⁶⁾. καὶ ᾿σικραῖς τῶν ἱαντοῦ ἀμαρτιῶν ἕκαστος σφίγγεται⁷⁾. καὶ ᾿εμοὶ δὲ εἰς ἐλάχιστόν ἐστιν ἵνα ὑφ᾿ ὑμῶν⁸⁾ ἀνακριθῶ ἢ ὑπὸ ἀνθρωπίνης ἡμέρας⁸⁾. ὁ δὲ ἀνακρίνων με κύριός ἐστιν ὥστε μὴ πρὸ καιροῦ τι κρίνετε, ἕως ἄν ἔλθῃ ὁ κύριος⁹⁾.

Περὶ διακρίσεως δὲ ὁ κύριος ἔφη ᾿προσέχετε ἀπὸ τῶν ψευδοπροφητῶν καὶ ψευδοδιδασκάλων, οἵτινες ἔρχονται ἐν ἐνδύμασι προβάτων¹⁰⁾. καὶ ᾿οὐ πᾶς ὁ λέγων μοι κύριε κύριε εἰσελεύσεται εἰς τὴν βασιλείαν τῶν οὐρανῶν, ἀλλ᾿ ὁ ποιῶν τὸ θέλημα τοῦ πατρὸς μου¹¹⁾. καὶ ᾿γίνεσθε δόκιμοι τραπέζιται τὸ καλὸν καὶ τὸ κακὸν γινώσκοντες¹²⁾. καὶ ᾿οὐδεὶς δύναται δυσεὶ κυρίοις δουλέειν¹²⁾ καὶ τὰ ἐξῆς. καὶ ᾿μὴ ἐγράψετε τὴν βρωσιν τὴν ἀπολλυμένην, ἀλλὰ τὴν βρωσιν τὴν μένουσαν εἰς ζωὴν αἰώνιον¹³⁾.

Второй изъ текстовъ, отмѣченныхъ жирнымъ шрифтомъ, представляеть новый вариантъ давно извѣстнаго и широко распространеннаго *ἄγραφου*. См. A. Resch, *Aggrapha*, (2. Aufl.), подъ № 87, стр. 112—28; E. Preuschen, *Antilegomena*, (2. Aufl.), стр. 27 сл. Какъ Оригенъ (in *Ioh.*, lib. 19, 7, p. 307, 4 Preuschen.) называлъ слова *δόκιμοι τραπέζιται γίνεσθαι* Иисусовой заповѣдью (Resch, стр. 115, № 27), такъ въ литературѣ болѣе близкой составителямъ Патериковъ, у Cassiana и въ житіи св. Спиклитикѣи, то же изреченіе выдается за наставленіе Господне (*praescriptum Domini*), величается притчей евангельскою (*secundum illam evangelicam . . . parabolam*), усволяется Спасителю (Resch, 120 sq., №№ 63—65). Часто то же изреченіе болѣе или менѣе тѣсно сливается со словами апостола Павла (1 Thessal. 5, 21 sq.) *πάντα δὲ δοκιμάζετε τὸ καλὸν κατέχετε, ἀπὸ παντὸς εἶδους πορνηοῦ ἀπέχεσθε*, или получаетъ соотвѣтствующее имъ толкованіе. Неизвѣстно мнѣ другихъ свидѣтельствъ, въ которыхъ, какъ у нашего автора, продолженіемъ изреченія служили бы слова *τὸ καλὸν καὶ τὸ κακὸν γινώσκοντες*; но, если не ошибаюсь, они всего ближе подходятъ къ той формѣ, какую изреченіе въ связи съ толкованіемъ получаетъ въ Житіи св. Спиклитикѣи: *γίνεσθε δόκιμοι*

1) Въ Московскоѣ рукописи онѣ находятся на f. 47, въ Парижскоѣ на f. 47. 2) δι; опуск. Моск. 3) Rom. 14, 10. 4) *ibid.* 13. 5) Gal. 6, 5. 6) Rom. 14, 12. 7) *ἡμῶν* Моск. 8) 1 Cor. 4, 3. 9) *ibid.* 5. 10) Matth. 7, 15. 11) Matth. 7, 21. 12) Matth. 6, 24. 13) Io. 6, 27.

τραπεζίται, τοῦτ' ἔστι τὸ βασιλικὸν χάρισμα ἀκριβῶς γινώσκειτε εἰσὶ γὰρ καὶ παραχαράγματα, а еще раньше у Кирилла Александрийскаго (Comment. in Ioann. Ev., I. IV, 3, 61: Patr. Gr. 73, 600 A): *δεῖ δοξίμων εἶναι τραπεζίτας, ὡς εἰδέναι τὸ δόξιμον καὶ τὸ παράξιμον νόμισμα*. (Resch, 113, № 10).

Какъ бы то ни было, во всякомъ случаѣ это изреченіе приурочено въ нашемъ прологѣ къ числу Господнихъ, т. е., евангельскихъ, не по пезнанію или забывчивости, а потому что до автора пролога дошелъ отголосокъ свѣдѣтельствъ, дававшихъ основаніе для такого приуроченія.

Позволительно поэтому, догадываться, что было хотя нѣкоторое подобіе основанія и для включенія въ число «апостольскихъ» другого отмѣченнаго текста: *σφοδρῶς τῶν ἑαυτοῦ ἁμαρτιῶν ἕκαστος σφίγγεται*. Извѣстно, что этотъ текстъ чпается въ «Притчахъ Соломоновыхъ» (5, 22). Какъ попалъ онъ въ ту часть пролога, въ которой по самому ея построенію могли найтн мѣсто лишь тексты евангельскіе и апостольскіе? Въ ней прпводится, если я не ошибся въ счетѣ, 160 текстовъ. Распредѣляя этотъ обширный матеріаль по рубрикамъ текстовъ евангельскихъ и апостольскихъ, авторъ ни разу не спутался въ такой классификаціи; ветхозавѣтныхъ текстовъ онъ не только не выдастъ за новозавѣтныя, но въ этой части и вовсе не прпводитъ. Какъ объяснить исключеніе, допущенное для текста, принадлежащаго «Притчамъ Соломоновымъ»?

Какжется, объясненіе можетъ быть только одно. Авторомъ пролога этотъ текстъ воспринятъ не изъ «Притчей» непосредственно, а изъ «Постановленій Апостольскихъ», гдѣ онъ примѣняется безъ указанія на ветхозавѣтныи источникъ¹⁾. Такъ какъ все изложеніе «Постановленій» ведется отъ лица апостоловъ, то авторъ пролога могъ считать себя въ правѣ выдать и этотъ текстъ за апостольскій и поставить подъ рубрикой *Καὶ ὁ ἀπόστολος*, которая у нашего автора не означаетъ приуроченія текстовъ исключительно къ одному изъ апостоловъ. Нашъ авторъ поступилъ въ сущности такъ же, какъ напр. Георгій Амартолъ, начинающій выписку изъ «Постановленій», замѣтовавшую у Анастасія Синаита и содержащую этотъ самый текстъ, словами: *Ὁ δὲ δὴ φησὶν ὁ θεὸς λόγος ἐν ταῖς ἀποστολικαῖς διατάξεσιν*²⁾, или какъ Анастасій Монахъ, предпосылающій другой вышшегѣ изъ тѣхъ же «Постановленій» слова: *Φησὶν ἡ θεῖα γραφή*³⁾.

1) Constit. apostol. II, 14, 10, p. 55. 1 Funk.: *οὐ ζωὴ οὐδ' ἐτοιμοθανάτοις καὶ μισανθρώποις καὶ φιλεργλήμοσιν καὶ μετὰ προσάσεως θανατοποιῶς προσέχειν. Ἦτιος γὰρ ἐπιὸ ἴτιος οὐκ ἀποθακίται, ἀλλὰ σφίγγει τῶν ἑαυτοῦ ἁμαρτιῶν ἕκαστος σφίγγεται. καὶ Ἰδοὺ ἄνθρωπος καὶ τὸ ἔργον αὐτοῦ τὸ πρόσωπον αὐτοῦ.*

2) Georg. Monach. vol. I, p. 218, 17 sqq. de Boor.

3) Patr. Gr. 89, 1774. Funk, Didascalia et Constitutiones apostolorum, vol. II, p. 17.

Пойкилитическіе гипсы Исламъ-Кую (Закаспій- ская область).

Я. В. Самойлова.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 15 мая 1913 г.).

Одновременно съ чрезвычайнымъ возрастаніемъ интереса къ геологическимъ вопросамъ, связаннымъ съ жизнью современной пустыни, дающей ключъ къ выясненію интереснѣйшихъ страницъ прошлаго земли, увеличился интересъ и къ *минералогіи пустыни*. Въ этой послѣдней отрасли работа пока идетъ еще, главнымъ образомъ, въ стадіи накопленія фактического матеріала, до настоящаго времени еще достаточно скуднаго.

Сравнительно больше вниманія удѣлялось описанію гипсовъ пустыни, обнаруживающихъ рядъ интересныхъ особенностей, и нѣтъ сомнѣнія, что подробное описаніе гипсовъ пустыни составитъ одну изъ поучительныхъ главъ общей минералогіи пустыни.

Просматривая минералогическій матеріалъ, доставленный однимъ изъ моихъ бывшихъ слушателей инженеромъ-агропомомъ Д. Д. Буквичемъ изъ области песковъ Кара-Кумъ, я остановился на своеобразныхъ кристаллахъ гипса изъ окрестностей колодца *Исламъ-Кую* (къ востоку отъ колодца Бала-Ишемъ), приблизительно верстахъ въ 175 къ сѣверо-востоку отъ Кизыль-Арвата (железнодорожная станція между Красноводскомъ и Асхабадомъ).

Образцы гипса собраны на поверхности западины, покрытой красновато-желтымъ пескомъ. Гипсъ представленъ своеобразными кристаллами, достигающими довольно значительныхъ размѣровъ; такъ напримѣръ, одинъ изъ крупныхъ кристалловъ имѣетъ по оси Z — 10 см., по оси X — 3.5 см. и по оси Y — 4.5 см.

На кристаллахъ гипса Исламъ-Кую наблюдается самая обычная комбинація: m {110}, b {010} и l {111}. На фотографіи (рис. 1) изображенъ одинъ изъ такихъ кристалловъ ($\frac{1}{2}$ естественной величины).

Кристаллы совершенно непрозрачны, сѣровато-желтаго (палеваго) цвѣта, изобилующіе включеніями зеренъ пограничныхъ минераловъ — пойкилитическіе гипсы.

Поверхность кристаллическихъ граней гипса — неровная, бугристая, при чемъ грани зоны вертикальной оси относительно менѣе извѣдены, тогда какъ плоскости пирамиды — очень сильно разрушены и представляютъ глубокія впадины и большіе бугры. На болѣе легкую разлѣдаемость пирамидальныхъ граней гипса указывалось разлчными авторами¹⁾.

Грани призмы $m \{110\}$ несутъ тонкія плоскія перегородки, параллельныя плоскости спайности, выдѣляющіяся незначительно надъ поверхностью кристалла и раздѣляющія пониженныя полосы или даже углубленныя борозды. Иногда наблюдаются зияющія полости, при чемъ сосѣднія пластинны даже раздвинуты подъ небольшимъ угломъ, какъ это видно на рис. 1.

Наиболѣе интересную картину обнаруживаютъ кристаллы гипса Исламъ-Кую при разломѣ ихъ по плоскостямъ спайности. Блестящія спайныя плоскости оказываются не одинаковыми по всей своей площади, а состоятъ изъ участковъ пойкилитическаго гипса и совершенно прозрачнаго, обыкновеннаго гипса, лишеннаго постороннихъ минеральныхъ включеній.

На присутствіе въ кристаллахъ гипса участковъ, богатыхъ содержаніемъ зеренъ песка и почти совершенно лишенныхъ включеній, указывалъ Бр. Доссъ²⁾ въ работѣ своей о гипсахъ изъ г. Богдо. Но на гипсахъ Исламъ-Кую удивительно отчетливо вырисовывается расположеніе прозрачнаго, безъ включеній, гипса въ видѣ такъ называемыхъ *песочныхъ часовъ* (одинъ изъ такихъ разрѣзовъ въ естественную величину представляетъ фотографія — рис. 2). Центральную часть занимаетъ правильно образованный, точно ориентированный ко всему большому кристаллу, маленькій кристалликъ чистаго гипса, отъ котораго отходятъ вѣтви также свободнаго отъ включеній гипса къ угламъ сѣченія кристалла, а полости между ними заполнены гипсомъ, содержащимъ въ изобиліи зерна песка (получается въ тѣсномъ смыслѣ строеніе песочныхъ часовъ, наполненныхъ, дѣйствительно, пескомъ).

Если раскалывать кристаллы гипса Исламъ-Кую по спайности послойно, пластинка за пластинкою, то вырисовывается все расположеніе гипса, свободнаго отъ включеній, среди гипса пойкилитическаго.

На рис. 3 представлено схематически расположеніе въ одномъ изъ кристалловъ гипса Исламъ-Кую (предыдущая, рис. 2, изображаетъ разрѣзъ другого кристалла) чистаго гипса на пяти послѣдовательныхъ плоскостяхъ раскола, разстояніе между которыми таково: между I и II разрѣзами 4.5 мм., между II и III — 4 мм., между III и IV — 3.5 мм. и между IV и

1) Ср., напр., Я. Самойловъ. Отчетъ по геологическ. изслѣдов. фосфоритовыхъ залежей. М. 1910. II, 148.

2) Br. Doss, Zeitschr. d. Deutsch. Geologisch. Gesellsch. 1897. B. LIX, 144.

V — 3 мм. Пластина I соответствует центральной пластинѣ гипса, пластина V — наружной пластинѣ. Черныя части чертежа отвѣчают чистому, прозрачному гипсу; промежуточные бѣлыя — пойкилитическому гипсу. Изъ модели, изготовленной на основаніи этихъ только приблизительныхъ чиселъ, явствуется, что чистый гипсъ въ зонѣ вертикальной призмы расположенъ по гранямъ двухъ различныхъ призмъ, соответствующихъ приблизительно знакамъ α {210} и ψ {320}.

Гипсы Исламъ-Кую были подвергнуты *химическому анализу*. Для послѣдняго былъ отобранъ матеріалъ по возможности свободный отъ чистаго гипса; такимъ образомъ, нижеслѣдующія цифры представляютъ характеристику только пойкилитическаго гипса.

Собранное вещество было измельчено и пропущено чрезъ частое шелковое сито (размѣры петель — 0.1 мм.). Гигроскопическая вода, опредѣлявшаяся высушиваніемъ пороника въ эквенкаторѣ надъ крѣпкой сѣрной кислотой, оказалась равной въ среднемъ 0.38⁰/₀ (въ одной порціи 0.36⁰/₀, въ другой — 0.40⁰/₀).

Два опредѣленія SO₃ обнаружили 26.71⁰/₀ и 26.66⁰/₀, въ среднемъ 26.68⁰/₀, что соответствуетъ содержанію гипса въ размѣрѣ 50.7⁰/₀, т. е. почти точно на половину въ пойкилитической массѣ гипсовъ Исламъ-Кую содержится гипсоваго вещества и посторонняго матеріала. Въ пойкилитическихъ кристаллахъ ренетекскихъ гипсовъ содержатся: въ крупныхъ — 43⁰/₀, а въ мелкихъ кристаллахъ — 61⁰/₀ гипса¹⁾; въ кристаллахъ гипса изъ г. Богдо количество неса въ различныхъ образцахъ колебалось отъ 39 до 49⁰/₀ (Бр. Доссъ, I. с., 149).

Микроскопическое изслѣдованіе шпифовъ гипсовъ Исламъ-Кую обнаруживаетъ въ основной цементирующей массѣ многочисленныя зерна различныхъ минераловъ, размѣры которыхъ въ среднемъ колеблются въ предѣлахъ 0.1—0.2 мм. (рис. 4, увелич. 50 разъ); только изрѣдка попадаются отдѣльныя зерна, доходящія до 0.4 мм. Въ просмотрѣнныхъ мною шпифахъ ренетекскихъ гипсовъ посторонній матеріалъ нѣсколько крупнѣе, размѣры его въ среднемъ 0.2—0.3 мм.

Среди минеральныхъ зеренъ гипсовъ Исламъ-Кую наиболѣе многочисленны какъ округлыя, такъ и остроугольныя зерна кварца, содержащія въ себѣ различныя включенія; довольно обычны среди послѣднихъ — мелкія жидкія включенія съ подвижнымъ пузырькомъ. Имѣются зерна полевыхъ шпатовъ (плагіоклазы съ характерной двойниковой штриховатостью. — рис. 5,

1) В. Докучаевъ. Зап. С.-Пб. Минерал. Общ. С.-Пб. 1900. XXXVII. 352.

увелич. 50 разъ, между скрещенными николями) — совершенно прозрачныя и уже значительно помутнѣвшія; попадаются зерна авгита, пластинки слюды, зеленоватыя округлыя зерна зернистаго глаукогита, ржаво-бурыя пятна гидратовъ окиси желѣза и другія.

Основная цементирующая минеральная масса гипсовъ Исламъ-Кую обнаруживаетъ явственную волокнистую структуру (рис. 4 и 5); только на немногихъ шлифахъ эта волокнистость выражена слабѣе.

Эта цементирующая масса имѣетъ болѣе высокій показатель преломленія и болѣе сильное двупреломленіе, нежели гипсъ, однако не вполне одинаковое въ различныхъ участкахъ шлифа. Далѣе, волокнистость цементирующей массы наблюдается только на шлифахъ; напротивъ, на самыхъ образцахъ, какъ въ лупу, такъ и въ бинокулярный микроскопъ, волокнистости не видно; отсутствуетъ она и на тонкихъ слайдахъ, осторожно отщепленныхъ пожимкомъ, при разсматриваніи ихъ подъ микроскопомъ. Все это заставляетъ принять, что при шлифованіи пойкилитическаго гипса Исламъ-Кую произошло измѣненіе этого минеральнаго тѣла. Подобныя превращенія гипса при его шлифованіи извѣстны; они были подробно описаны проф. Б. Доссомъ (I. c., 146).

Вопросъ о томъ, какое именно тѣло получается при этомъ превращеніи гипса, остается еще открытымъ, но обычно принимается, что оно представляетъ собою полугидратъ сульфата кальція — $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$. Такого же предположенія держится и Лакруа¹⁾.

Такимъ образомъ, гипсъ мѣсторожденій пойкилитическихъ гипсовъ²⁾ долженъ быть пополненъ еще своеобразнымъ мѣсторожденіемъ Исламъ-Кую (отстоящимъ отъ мѣсторожденія Ренетекъ верстъ на 500 къ З. С. З.), несущимъ гипсы съ характернымъ внутреннимъ строеніемъ — типъ Исламъ-Кую.

Мнѣ не приходилось встрѣчать въ литературѣ указаній на подобное строеніе гипсовъ.

Можно отмѣтить только наблюденія Машке и Фатера³⁾ надъ искус-

1) A. Lacroix. Compt. Rendus. P. 1898. CXXVI, 362.

2) Въ недавно вышедшей статьѣ J. Rogue (Zeitschr. f. Krystall. 1911. XLIX, 226) приводится литература всѣхъ мѣсторожденій кальцита, гипса и барита, содержащихъ значительное количество песка. Эту литературную сводку M. Bauer (Neues Jahrb. 1913. I, 41) въ своемъ рефератѣ называетъ достаточно полной, между тѣмъ въ ней имѣются значительные пропуски: такъ, отсутствуютъ указанія на такое замѣчательное мѣсторожденіе пойкилитическихъ гипсовъ, какъ ренетекское (И. Еремѣевъ. Изв. Акад. Наукъ. Спб. III, стр. LXII, В. Докучаевъ, I. c. и дополнительная замѣтка проф. П. Суцивскаго. Тр. Спб. Общ. Ест. 1907. XXXVII, вып. I, стр. 8), пропущено мѣсторожденіе пойкилитическаго гипса на г. Богдо (Вг. Doss. Zeitschr. d. Deutsch. Geol. Gesellsch. 1897. XLIX, 143).

3) O. Maschke u. P. Vater. Zeitschr. f. Krystall. 1900. XXXIII, 57.

ственной кристаллизацией гипса под микроскопомъ изъ растворовъ, содержащихъ постороннія вещества — золишь, гематоксилинъ. Красящее вещество располагалось въ кристаллахъ не по всей массѣ гипса, а въ формѣ песочныхъ часовъ въ полномъ соотвѣтствіи съ общимъ утвержденіемъ Пелликана¹⁾, что структура песочныхъ часовъ наблюдается очень часто и весьма явственно при такъ наз. искусственныхъ окрашиваніяхъ.

Можно представить, что ростъ кристалловъ гипса Исламъ-Кую²⁾, протекавшій среди посторонняго матеріала, въ первыя стадіи этого процесса сопровождался раздвиганіемъ посторонняго матеріала. Энергія роста шла не только на ростъ кристалла, но и на механическое раздвиганіе постороннихъ частицъ.

На вопросъ о геологическомъ значеніи давленія, развивающагося при ростѣ кристаллизующихся веществъ, останавливался въ самое послѣднее время Андрэ³⁾, къ краткой статьѣ котораго приложенъ списокъ литературы по этому вопросу. Авторъ указываетъ, что одно и то же вещество въ однихъ случаяхъ пользуется своей механической силою роста для раздвиганія, а въ другихъ оставляетъ ее безъ использованія. Въ гипсахъ Исламъ-Кую оба эти случая осуществляются на одномъ и томъ же кристаллѣ.

Первоначальный чистый кристаллъ гипса продолжалъ расти съ раздвиганіемъ окружающихъ постороннихъ частицъ только по нѣкоторымъ направленіямъ — тектоническимъ осямъ; получился какъ бы кристаллическій скелетъ чистаго гипса среди пойкилитическаго гипса.

Минералогическій Кабинетъ
Московского Сельскохозяйственнаго Института.

1) A. Pelikan. *Tschermak's Mineralog. u. petrograph. Mittheil.* 1877. XVI, 62.

2) Въ настоящее время у насъ производится попытка искусственнаго полученія кристалловъ пойкилитическаго гипса. Ставится задача — создать для кристаллизации гипса условія, аналогичныя тѣмъ, въ какихъ этотъ процессъ протекаетъ въ пустынь. — Кристаллизаторъ, наполненный пескомъ, размѣры котораго отвѣчаютъ зернамъ матеріала, содержащагося въ природныхъ пойкилитическихъ гипсахъ, помещенъ въ термостатъ, температура котораго держится на высотѣ выше 35° С. На днѣ кристаллизатора помещена спирально согнутая стеклянная трубка, въ которой сдѣланъ рядъ отверстій; затѣмъ трубка поднимается изъ кристаллизатора, выходитъ изъ термостата и погружается въ сосудъ съ насыщеннымъ растворомъ гипса. Идущее въ термостатѣ испареніе черезъ слой песка кристаллизатора тянетъ насыщенный растворъ гипса. Для усиленія испаренія въ термостатѣ помещены сосуды съ хлористымъ кальціемъ.

3) K. Andrée. *Geologische Rundschau.* 1912. III, 7.

Т а б л и ц а.

Рис. 1. Кристаллъ гипса Псламъ-Кую, въ $\frac{1}{2}$ естественной величины.

Рис. 2. Разломъ кристалла гипса по плоскости спайности, въ естественную величину. Бѣлая часть фотографіи соотвѣтствуетъ пойкилитическому гипсу, темная — чистому гипсу, лишенному постороннихъ включеній.

Рис. 3. Схематическій чертежъ расположенія чистаго гипса среди пойкилитическаго гипса въ пяти послѣдовательныхъ пластинкахъ, отбитыхъ по спайности.

Рис. 4. Фотографія шлифа гипса Псламъ-Кую; увеличено въ 50 разъ.

Рис. 5. Фотографія того же мѣста шлифа гипса Псламъ-Кую (увеличено въ 50 разъ) между скрещенными николями.

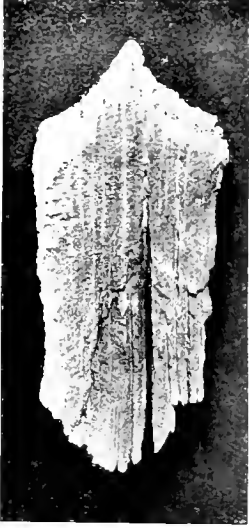


Рис. 1.

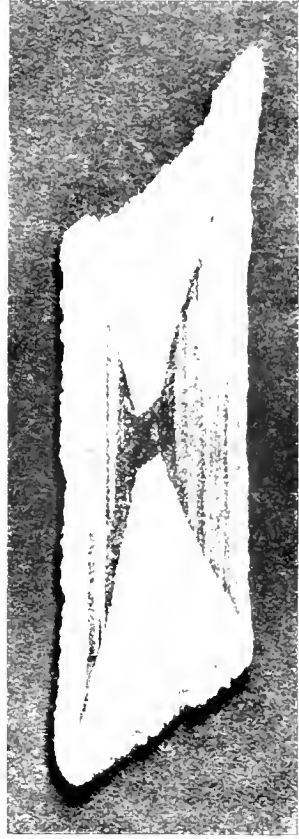


Рис. 2.

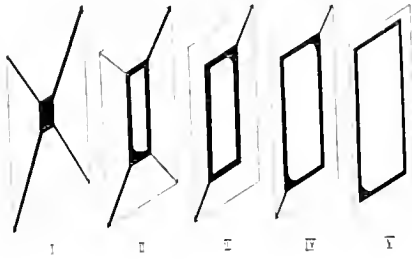


Рис. 3.

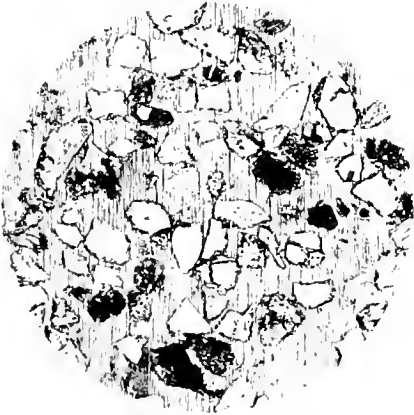
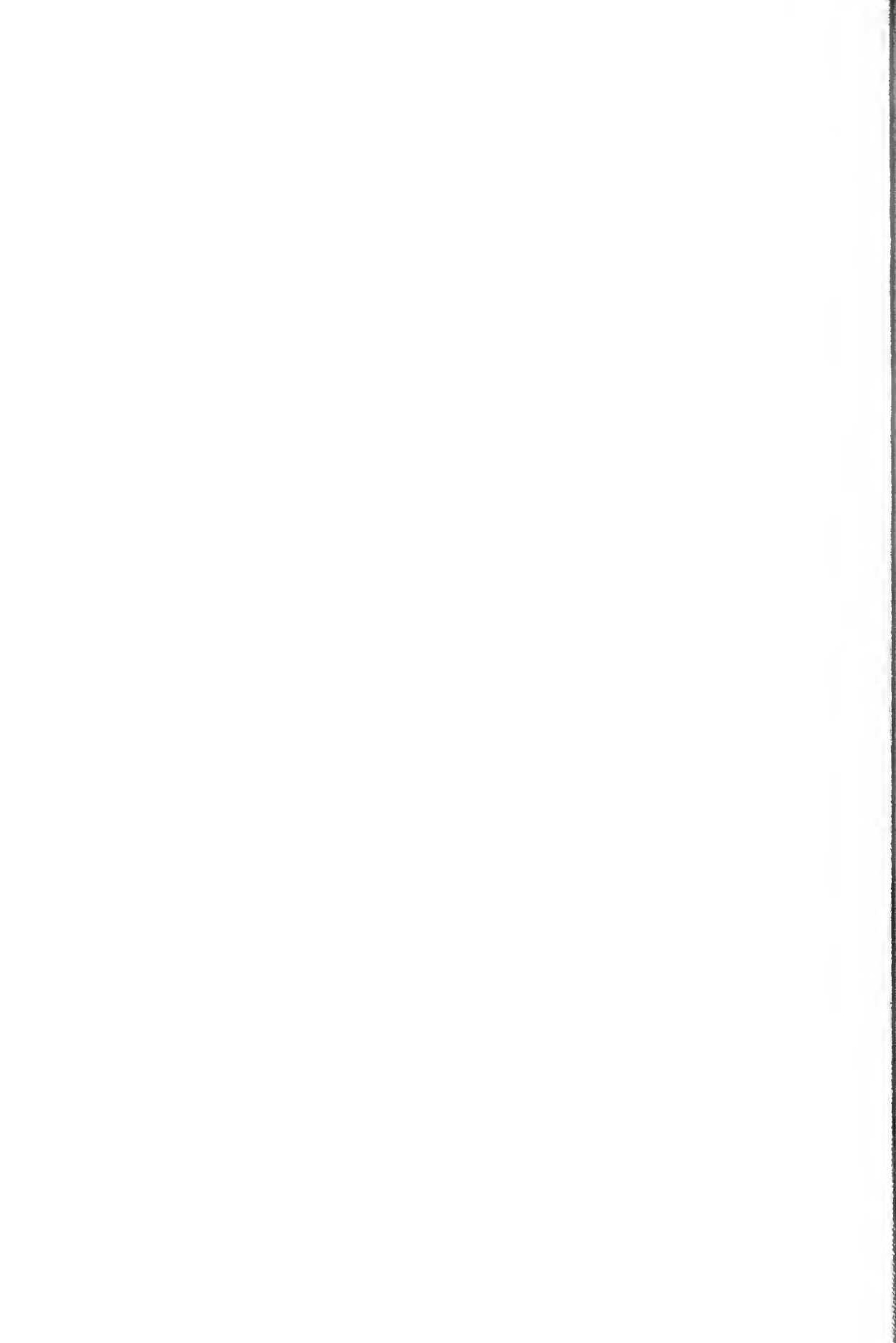


Рис. 4.



Рис. 5.



Займствованіе числительныхъ въ яфетическихъ языкахъ.

Н. Я. Марръ.

(Доложено въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г.).

Мы уже имѣли случай выеяснить, что сванскій языкъ сохранилъ не коренное свое слово для *семь*, а займствованное изъ тубал-каинской или ш-группы ოძჳჳოო i-nqwi¹⁾. Такъ же въ отношеніи согласнаго является займствованнымъ сванами, уже изъ карѣкаго, ႃႃႃ sem, хотя съ чисто сванской огласовкой е, закономерно при к. «а» (sam-i) и т.-к. «о» > «и» (шш-i, шш-i)²⁾. Въ связи съ послѣднимъ выяснилось, что въ коренномъ сванскомъ эквивалентѣ слова *три* указанный согласный элементъ могъ звучать в ѣ. Тогда же было для меня ясно, что и въ качествѣ числительнаго *два* сваны не имѣютъ кореннаго сванскаго слова, что (ႃႃႃ uog-i (э, ѣ, хл.) > ႃႃႃ uegw-i (хл.) > ႃႃႃ uegi (шх, чл) съ другими діалектическими разновидностями (ႃႃႃ uegb-i тх. ႃႃႃ ueg-i) есть вкладъ тубал-каинскаго лингвистическаго слоя въ сванскомъ, что это — чисто тубал-каинская же діалектическая разновидность мингрельскаго ႃႃႃ jig-i (<*jig-i) и чанскаго ႃႃႃ jig, діалектически и ႃႃႃ uig, восходящихъ къ тубал-каинскому прототипу *nog: вмѣстѣ съ тѣмъ становилось очевиднымъ, что и въ грузинскомъ языкѣ ႃႃႃ og-i (діал. ႃႃႃ wog-i) *два* есть займствованіе отъ тубал-каиновъ³⁾: коренное карѣкое слово для понятія *два* при т.-к. *nog должно было звучать, безъ характера И. надежа (i), *sal⁴⁾, и тогда по извѣстнымъ уже законамъ сравнительной фонетики

1) Изъ *повѣдокъ въ Сванію*, Христ. Вост., 1913, стр. 19—20.

2) И. с., стр. 17—18.

3) Начальный слабый коренной *ж* у тубал-каинскаго прототипа сохраняетъ сванскій языкъ (uog-i, uegw-i > uegi), но и въ сванскомъ, какъ обыкновенно въ грузинскомъ, утрачивается онъ въ составѣ сложныхъ ႃႃႃႃႃႃ emd-og-i (э) *двадцать*, ႃႃႃႃႃႃ egw-emd (шх, чл, хл, э, ѣ) ႃႃႃႃႃႃ egi-emd (тх) *двадцать* и производнаго ႃႃႃႃႃႃ ur-in (э, ѣ, также х) *два раза*.

4) При закономернои подъемѣ *с* въ ѣ, *sal въ грузинскомъ могъ переродиться въ *sal: ставлю вопросъ, не предѣшая, не имѣлъ ли его въ грузинскомъ ႃႃႃႃ sal-i? Буквально въ такомъ случаѣ слово это должно бы означать *двойникъ, двойца*, откуда могли получиться его наличныя значенія: по Орб. — «изъ двухъ равныхъ одинъ» (ႃႃႃႃ ႃႃႃႃႃႃ ႃႃႃႃ), и Ч² — «вещь, подходящая подѣ пару другой; чета; тоекъ, одинъ изъ парч...»

яфетическихъ языковъ коренной сванскій эквивалентъ могъ имѣть видъ *b₂qew > *b₂q̄e > b₂q̄ə. Оказывается, это такъ и было; сванскія формы подтверждаются фактами, наблюдаемыми въ послѣднюю поѣздку. Прежде всего, q̄e > q̄ə съ дезаспираціею въ видѣ qe < qə появляется въ тавтологически сложномъ ႱႱႱႱႱႱ er-qe-da (тх) > ႱႱႱႱႱႱ er-qə-da¹⁾ *оба*; здѣсь во мн. числѣ (-da) стоитъ основа (erqe > erqə), полученная отъ сліянія тубал-кайнскаго er- (< uerw) и коренного сванскаго qe > qə, однаково означающихъ *два*. Что однако болѣе поучительно, q̄e > q̄ə сохранились и безъ дезаспираціи въ словѣ, обозначающемъ *отрицаніе обонгъ*, когда хотятъ сказать *ни одинъ изъ обонгъ*; такимъ словомъ служитъ ႱႱႱႱႱႱ de-q̄e-da (тх, х) > ႱႱႱႱႱႱ de-q̄-da, въ чемъ мы имѣемъ пережитокъ коренного сванскаго слова q̄e > q̄ə > q̄ *два*, поставленнаго во мн. числѣ (-da) съ отрицаніемъ de-²⁾; при повелѣніи или увѣщеваніи отрицаніе de замѣняется отрицаніемъ по (г. б₂ пп), и тогда то же слово звучитъ б₂ႱႱႱႱႱႱ по-q̄e-da > б₂ႱႱႱႱႱႱ по-q̄-da. Но, что еще болѣе поучительно, грузинскій языкъ сохранилъ полную форму коренного сванскаго числительнаго *два* прежде всего въ видѣ q̄ew, გეჲრ. q̄ev въ словѣ, очевидно, не каргскомъ, а заимствованномъ изъ сванскаго — ႱႱႱႱႱႱ³⁾ na-q̄ev-ag-i *половина*, букв. *вторая (часть)*, образованномъ такъ же, какъ ႱႱႱႱႱႱ na-sam-al-i *третья часть* отъ ႱႱႱႱ sam-i, ႱႱႱႱႱႱႱ na-oḡq̄-a-l- *четвертая часть* отъ ႱႱႱႱ oḡq̄-i *четыре* и т. п. Этого мало. То же сванское слово въ другой сванской діалектической разновидности съ глухимъ k вм. среднего q̄⁴⁾, т. е. въ видѣ kev сохраниено у грузинъ (въ Карталиніи до настоящаго времени), очевидно заимствованнымъ опять изъ сванскаго, земледѣльческимъ терминомъ ႱႱႱႱႱႱ kev-ag-i⁵⁾, что по Орб. значить «быки въ *два* ярма», по Ч² — «*двѣ пары быковъ*». Собственно слово это, какъ теперь выясняется, представляетъ собою сванскую діалектическую форму числительнаго *два* — kev, съ сванскимъ суффиксомъ или прилагательнаго (-ag) или мн. числа (-ag); слѣдовательно, буквально означаетъ или *двойной* или *пары*.

1) Въ э появляется то же слово и съ перестановкой: ႱႱႱႱႱႱ eq̄er-da. Слышно иногда, напр. шх, и ႱႱႱႱႱႱ er-q-da.

2) Изъ устъ попутчика изъ Цвириа, ибарскаго общества, я слышалъ разновидность ႱႱႱႱႱႱ de-q̄u-da, что указываетъ на существованіе и ႱႱႱႱႱႱ deq̄ada, но діалектическая среда данной разновидности deq̄ada, съ этимъ обычнымъ вырожденіемъ э въ u, должна быть еще тщательно выяснена; студентъ Невхоневрологическаго Института Порфирій Г'вишіави, уроженецъ Цвириа, спрошенный мною по этому вопросу, отвѣтилъ, что это не цвириискія форма.

3) Діал. ႱႱႱႱႱႱ na-q̄av-ag-i — съ каргской перегласовкой.

4) Діалектъ своей мутуаціею примыкаетъ къ лентехскому нарѣчію.

5) На это слово обратилъ мое вниманіе І. А. Киншидзе.

Оглавление. — Sommaire.

	СТР.		РАС.
Извлечения из протоколовъ заседаній Академіи	737	*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie	737
Самуэль Адрианъ Наберъ. Некрологъ. Читанъ П. В. Никитинымъ.	765	*S. A. Naber. Nécrologie. Par P. V. Nikitin	765
Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ. Некрологъ. Читанъ П. В. Никитинымъ.	767	*I. V. Cvětaev. Nécrologie. Par P. V. Nikitin	767
Джонъ Милнъ. Некрологъ. Читанъ княземъ Б. Б. Голицынымъ.	769	*John Milne. Nécrologie. Par le Prince B. Galitzine (Golitsyn)	769
А. А. Бѣлопольскій. Отчетъ о командировкѣ за границу лѣтомъ 1913 года.	771	*A. A. Bělopol'skij. Rapport sur une mission scientifique à l'étranger.	771
А. Лорисъ-Калантаръ. Предварительный отчетъ о поѣздкѣ въ Лори лѣтомъ 1913 г.	775	*A. Loris-Kalantar. Rapport préliminaire sur une excursion à Lori en été 1913	775
Доклады о научныхъ трудахъ:		Comptes-Rendus:	
А. В. Мартыновъ. Замѣтки о нѣкоторыхъ новыхъ формахъ <i>Trichoptera</i> изъ разныхъ мѣстоностей.	777	*A. V. Martynov. Notice sur quelques formes nouvelles de Trichoptères, provenant de différentes localités	777
А. В. Мартыновъ. Къ познанію фауны <i>Trichoptera</i> Китая	777	*A. V. Martynov. Contribution à la faune des Trichoptères de la Chine	777
Статьи:		Mémoires:	
П. В. Никитинъ. Къ литературѣ такъ называемыхъ <i>Аурага</i>	779	*P. V. Nikitin. Contribution à la littérature des <i>Auraga</i>	779
Я. В. Самойловъ. Пойкилитическіе гнѣзды Шеламъ-Кую (Закаспійская область). (Съ 1 таблицей).	783	*J. V. Samojlov. Gypses poikilitiques d'Islam-kuju (province Transcaspienne). (Avec 1 planche).	783
Н. Я. Марръ. Заимствование числительныхъ въ афетическихкихъ языкахъ.	789	*N. J. Marr. Un cas d'emprunt des noms de nombre dans les langues japhétiques.	789

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ,
 Сентябрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь, Академикъ С. Ольденбургъ.

Типографія Императорской Академіи Наукъ. (Вас. Остр., 9-я л., № 12).

4505

1913.

№ 14.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

15 ОКТЯБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

15 OCTOBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для изданія „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI серия) — „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое июня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятомъ Конференціею форматѣ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академика, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго номера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ въ С.-Петербургъ лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимается на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступленія, въ соответствующихъ номерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти оттисковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать оттиски сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ оттисковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ оттисковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ разсылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и дополняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у коммиссіонеровъ Академіи, цѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля

ИЗВЛЕЧЕНІЯ

ИЗЪ ПРОТОКОЛОВЪ ЗАСѢДАНІЙ АКАДЕМИИ.

ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНІЕ 4 СЕНТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что 27/14 іюня сего года скончался на 85-мъ году отъ рожденія бывшій секретарь и членъ совѣта Лондонскаго Зоологическаго Общества (Zoological Society of London) извѣстный орнитологъ Филиппъ Л. Склэтеръ (Philip Lutley Selater, M. A., D. Sc., Ph. D., F. R. S.).

Академикъ князь Б. Б. Голицынъ читалъ некрологъ скончавшагося лѣтомъ с. г. извѣтнаго сейсмолога Джона Мильна (John Milne, F. R. S.).

Присутствующіе почтили память усопшихъ вставаніемъ.

Положено: 1) напечатать некрологъ Дж. Мильна въ „Извѣстіяхъ“ Академіи; 2) выразить Лондонскому Королевскому Обществу, членомъ коего онъ состоялъ, соболѣзнованіе и надежду на дальнѣйшую успѣшную дѣятельность организованной покойнымъ сѣти сейсмическихъ станцій.

Министръ Народнаго Просвѣщенія при отношеніи отъ 12 августа с. г. за № 33772 препроводилъ Августѣйшему Президенту Академіи, велѣдствіе отношенія отъ 6 апрѣля 1912 г. за № 1205, копію списка съ Высочайше утвержденнаго 12 іюля сего года одобреннаго Государственнымъ Совѣтомъ и Государственной Думою закона объ отпускѣ изъ Государственнаго Казначейства средствъ на пріобрѣтеніе собранія минераловъ В. П. Кочубея, при чемъ сообщили, что необходимая на пріобрѣтеніе означеннаго собранія сумма внесена въ смѣту Минпестерства на 1914 годъ.

Положено: текстъ упомянутаго закона напечатать въ приложеніи къ настоящему протоколу и сообщить директору Геологическаго и Минералогическаго Музея, Завѣдующему Минералогическимъ Отдѣленіемъ того же Музея, Правленію Академіи и В. П. Кочубею.

Министръ Народнаго Просвѣщенія препроводилъ Августѣйшему Президенту Академіи, для свѣдѣнія, при отношеніи отъ 2 августа с. г. за № 32772 (вслѣдствіе отношенія отъ 19 іюня 1912 г. за № 2006), копію списка съ Высочайше утвержденнаго 4 іюля с. г. одобреннаго Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою закона объ отпускѣ изъ Государственнаго Казначейства средствъ на уплату за получаемыя Николаевскою Главною Физическою Обсерваторіею ежедневныя метеорологическія телеграммы изъ Исландіи и съ Феррерскихъ острововъ.

Положено текстъ упомянутаго закона напечатать въ приложеніи къ настоящему протоколу и сообщить директору Николаевской Главной Физической Обсерваторіи.

За Министра Народнаго Просвѣщенія Товарищъ Министра В. Т. Шевяковъ, отношеніемъ отъ 17 мая с. г. за № 1851, увѣдомилъ Вице-Президента Академіи, вслѣдствіе отношенія отъ 13 мая с. г. за № 1373 что онъ согласенъ на освобожденіе директора Николаевской Главной Физической Обсерваторіи ординарнаго академика Императорской Академіи Наукъ, полнаго генерала по адмиралтейству Рыкачева отъ исполненія обязанности по должности директора означенной Обсерваторіи, согласно прошенію, съ 4 мая сего года (съ оставленіемъ его ординарнымъ академикомъ), впредь до воспослѣдованія Высочайшаго Государя Императора соизволенія на увольненіе его отъ сей должности.

Затѣмъ отношеніемъ отъ 3 іюля с. г. за № 2407 Министръ Народнаго Просвѣщенія увѣдомилъ Вице-Президента Академіи, что на увольненіе директора Николаевской Главной Физической Обсерваторіи ординарнаго академика Императорской Академіи Наукъ, полнаго генерала по адмиралтейству Рыкачева отъ должности директора означенной Обсерваторіи, согласно прошенію, и на утвержденіе въ той же должности ординарнаго академика Академіи Наукъ, Гофмейстера Двора Его Императорскаго Величества князя Голицына, согласно избранію, обонхъ съ 4 мая сего года, послѣдовало, въ 5 день іюня сего же года, Высочайшее Государя Императора соизволеніе.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Императорскій С.-Петербургскій Ботаническій Садъ циркулярнымъ отношеніемъ за № 819, полученнымъ въ Канцеляріи Конференціи 20 мая с. г., просилъ Академію принять участіе въ торжествѣ празднованія 200-лѣтняго юбилея Сада (пріуроченномъ къ одному изъ дней между 8 и 12 іюня с. г.) и, въ случаѣ назначенія на оное представителя, заблаговременно поставить Садъ объ этомъ въ извѣстность.

Непремѣнный Секретарь доложилъ Отдѣленію, что представителемъ Академіи на торжествѣ празднованія 200-лѣтняго юбилея Ботаническаго сада былъ академикъ И. П. Бородинъ, поднесшій Саду, отъ имени Ака-

демин, привѣтственный адресъ, подписанный Вице-Президентомъ и Непремѣннымъ Секретаремъ.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Совѣтъ Императорскаго Русскаго Общества Акклиматизаціи Животныхъ и Растеній циркулярнымъ отношеніемъ отъ 30 іюля с. г. за № 183 сообщилъ Академіи, что 30 января 1915 года имѣетъ быть присужденіе преміи имени въ Бозѣ почившаго Августѣйшаго Покровителя Общества Великаго Князя Сергѣя Александровича за сочиненіе по бактериологіи въ примѣненіи къ сельскому хозяйству (размѣръ преміи 350 р.).

Срокъ представленія сочиненія — 1 сентября 1914 года. Представляемая на соисканіе преміи сочиненія должны направляться по слѣдующему адресу: въ Совѣтъ Императорскаго Русскаго Общества Акклиматизаціи Животныхъ и Растеній, Москва, Зоологическій Садъ.

Къ отношенію Общества приложенъ экземпляръ правилъ для соисканія названной преміи.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Комитетъ по сооруженію памятника профессору Э.-Ж. Марэю (Comité du Monument E.-J. Marey, — Beaune, Côte-d'Or), отношеніемъ отъ 19 августа н. ст. с. г. (полученнымъ въ Канцеляріи Конференціи 21 августа с. г.), увѣдомилъ Академію, что открытіе памятника Э.-Ж. Марэю послѣдуетъ въ Бонѣ (Beaune) 31 августа н. ст., и просилъ Академію о командированіи своего представителя на это торжество.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Докторъ физико-химическихъ наукъ Н. А. Колосовскій (С.-Пб., Англійскій просп., 22, кв. 15) препроводилъ въ Академію экземпляръ книги: „П. Де-Геенъ... Введеніе въ изученіе физики. Теорія электроновъ и теорія субстанціи... Перевелъ Н. А. Колосовскій“... С.-Пб., 1913.

Положено благодарить жертвователя отъ имени Академіи, а книгу передать въ I-е Отдѣленіе Библіотеки.

Профессоръ М. Рикли (Цюрихъ) препроводилъ въ даръ Академіи: 1) оттискъ своей статьи „Die Florenreiche“ (изъ „Handwörterbuch der Naturwissenschaften“) и 2) экземпляръ изданія „Vegetationsbilder, Elfte Reihe. Heft 6 u. 7. Tafel 31—42. M. Rikli und Eduard Rübel. Vegetationsbilder aus dem westlichen Kaukasus“.

Непремѣнный Секретарь доложилъ, что письмомъ отъ 19 августа с. г. за № 1844 онъ уже благодарилъ профессора М. Рикли отъ имени Академіи за присылку означенныхъ изданій.

Положено принять къ свѣдѣнію, а книги передать во II-е Отдѣленіе Библіотеки.

Профессоръ ботаники въ Манчестерскомъ Университетѣ Ф. Е. Вейсъ (F. E. Weiss) письмомъ на имя Непремѣннаго Секретаря, полученнымъ въ Канцеляріи Конференціи 15 іюня с. г., выразилъ Академіи благодарность отъ своего имени и отъ имени названнаго Университета за присылку образчика діатомовой земли изъ Симбредской губерніи.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ А. А. Бѣлопольскій представилъ Отдѣленію для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи свой „Отчетъ о командировкѣ за границу“ (A. A. Bělopol'skij. Rapport sur une mission scientifique à l'étranger).

Положено напечатать отчетъ академика А. А. Бѣлопольскаго въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Отъ имени академика В. И. Вернадскаго представлена Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи, статья А. Шубникова: „Вліяніе степени пересыщенія раствора на ви́шній видъ выпадающихъ изъ него кристалловъ квасцовъ“ (A. Šubnikov. Sur l'influence du grade de la sursaturation d'une solution sur la forme des cristaux d'alaune qui s'en déposent).

Къ статьѣ приложено 17 рисунковъ.

Положено напечатать статью А. Шубникова въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Директоръ Зоологическаго Музея академикъ Н. В. Насоновъ представилъ для напечатанія въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“ „Отчетъ по Зоологическому Музею Императорской Академіи Наукъ за 1912 годъ“.

Положено напечатать этотъ „Отчетъ“ въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“, статья А. В. Мартынова: „Къ познанію фауны *Trichoptera* Китая“ (A. V. Martynov. Contributions à la faune des Trichoptères de la Chine).

Къ статьѣ приложено 11 рисунковъ.

Положено напечатать статью А. В. Мартынова въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“.

Отъ имени академика Н. В. Насонова представлена Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“, статья А. В. Мартынова: „Замѣтка о нѣкоторыхъ новыхъ формахъ *Trichoptera* изъ разныхъ мѣстностей“ (A. V. Martynov. Notice sur

quelques formes nouvelles de Trichoptères, provenant de différentes localités).

Къ статьѣ приложено 9 рисунковъ.

Положено напечатать статью А. В. Мартынова въ „Ежегодникѣ Зоологическаго Музея“.

Академикъ В. А. Стекловъ представилъ Отдѣленію для напечатанія въ „Запискахъ“ Отдѣленія свою работу подъ заглавіемъ: „*Quelques applications nouvelles de la théorie de fermeture. Par M. W. Stekloff*“ (V. Steklov).

Положено напечатать эту работу въ „Запискахъ“ Отдѣленія.

Академикъ князь Б. Б. Голицынъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Отдѣленія, что въ настоящее время совершенно закончена оборудованіемъ и пущена въ дѣйствіе новая электрическая станція при Центральной Сейсмической Станціи въ Пулковѣ, имѣющая цѣлью обслуживаніе какъ самой Сейсмической Станціи, такъ и жилого дома при ней.

„На этой электрической станціи установленъ нефтяной двигатель въ 11—14 лошадиныхъ силъ, динамо-машинна и батареи аккумуляторовъ на 180 амперъ-часовъ емкости. Отъ распределительной доски, снабженной цѣлымъ рядомъ измѣрительныхъ приборовъ, идутъ двѣ совершенно отдѣльныя магистралы, одна въ помѣщеніе Сейсмической Станціи, а другая въ жилой домъ, въ которомъ помѣщаются лабораторія, фотографическая комната, архивъ, механическая мастерская и квартиры для персонала станціи.

„При Сейсмической Станціи функционируетъ и небольшая метеорологическая обсерваторія, гдѣ нѣкоторые метеорологическіе элементы, какъ то: давленіе воздуха, температура, влажность, направленіе и скорость вѣтра, регистрируются непрерывно при помощи самопишущихъ приборовъ“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ князь Б. Б. Голицынъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Отдѣленія, что лѣтомъ текущаго года я принималъ участіе, въ качествѣ делегата Академіи, въ занятіяхъ Международнаго Союза по изслѣдованію солнца въ Bonn'ѣ, а также въ занятіяхъ съѣзда *Astronomische Gesellschaft* въ Hamburg'ѣ, членомъ котораго я былъ избранъ въ настоящемъ году.

„Кромѣ того, я предсѣдательствовалъ въ Комитетѣ Международной Сейсмологической Ассоціаціи, который собрался въ Страсбургѣ въ іюль мѣсяцѣ для рѣшенія разныхъ текущихъ вопросовъ и для обсужденія программы занятій будущаго собранія Ассоціаціи, которое должно имѣть мѣсто въ августѣ будущаго года въ Петербургѣ.

„Независимо отъ этого я воспользовался своимъ пребываніемъ за границей для посѣщенія и подробнаго осмотра вѣкоторыхъ сейсмическихъ, метеорологическихъ и аэрологическихъ обсерваторій, какъ то: Feldberg (около Франкфурта на Майнѣ), Jugenheim, Strassburg in E., Aachen, Hamburg, Potsdam и Lindenberg.

„Краткій отчетъ о своей заграничной командировкѣ я представляю въ одномъ изъ ближайшихъ засѣданій Академіи“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Непремѣнный Секретарь напомнилъ Отдѣленію, что 20 октября с. г. исполняется 25-лѣтіе со дня смерти Н. М. Пржевальскаго.

Положено: 1) возложить на могилу Н. М. Пржевальскаго серебряный вѣнокъ отъ имени Академіи; 2) просить полковника П. К. Козлова принять этотъ трудъ на себя; 3) сообщить объ изложенномъ Правленію Академіи для завѣсящихъ распоряженій.

Директоръ Николаевской Астрономической Обсерваторіи академикъ О. А. Баклундъ просилъ Отдѣленіе командировать его въ Парижъ, срокомъ съ 1 по 15 октября с. г., для принятія участія въ собраніи дипломатической конференціи для утвержденія правилъ международной конвенціи относительно учрежденія въ Парижѣ международной Комиссіи по вопросу объ унификаціи счета времени.

Положено сообщить объ этомъ Правленію для завѣсящихъ распоряженій.

Директоръ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи академикъ князь Б. Б. Голицынъ довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что пмъ откомандированъ во Владивостокъ для исполненія обязанностей директора вновь учрежденной въ этомъ городѣ Метеорологической Обсерваторіи завѣдующій Отдѣленіемъ ежедневнаго бюллетеня Главной Физической Обсерваторіи С. Д. Грибоѣдовъ.

Положено принять къ свѣдѣнію.

I-е приложение къ протоколу засѣданія Физико-Математическаго Отдѣленія
4 сентября 1913 года.

Юлія.

Списокъ.

На подлинномъ Собственною Его Императорскаго Величества рукою
написано:

„Быть по сему“.

Въ Петергофѣ.

12 іюля 1913 года.

Скрѣпилъ: Государственный Секретарь Крыжановскій.

Одобренный Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою.

ЗАКОНЪ

объ отпускѣ изъ государственнаго казначейства средствъ на при-
обрѣтеніе собранія минераловъ В. П. Кочубея.

Отпустить изъ средствъ государственнаго казначейства въ 1914 году
сто шестьдесятъ пять тысячъ шестьсотъ девяносто рублей на приобрѣ-
теніе для Геологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ собранія
минераловъ В. П. Кочубея.

Предсѣдатель Государственнаго Совѣта (подписаль) М. Акимовъ.

Съ подлиннымъ вѣрно:

За Статсъ-Секретаря П. Морозовъ.

Вѣрно: И. о. дѣлопроизводителя Г. Бордые.

II-е приложение къ протоколу засѣданія Физико-Математическаго Отдѣленія
4 сентября 1913 года.

Копія.

Списокъ.

На подлинномъ Собственною Его Императорскаго Величества рукою
написано:

„Быть по еому“.

На рейдѣ и яхтѣ Штандартъ.
4 юля 1913 года.

Скрѣпилъ: Государственный Секретарь Крыжаповскій.

Одобренный Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою

ЗАКОНЪ

объ отпускѣ изъ государственнаго казначейства средствъ на уплату
за получаемыя Николаевскою Главною Физическою Обсерваторіею еже-
дневныя метеорологическія телеграммы изъ Исландіи и съ Феррерскихъ
острововъ.

Отпускать изъ средствъ государственнаго казначейства въ теченіе
четырёхъ лѣтъ, начиная съ 1914 г., по двѣ тысячи двѣсти пятьдесятъ
рублей въ годъ на уплату за получаемыя Николаевскою Главною Физиче-
скою Обсерваторіею ежедневныя метеорологическія телеграммы изъ
Исландіи и съ Феррерскихъ острововъ.

Предедатель Государственнаго Совѣта (подписаль) М. Акимовъ.

Съ подлиннымъ вѣрно:

За Статсъ-Секретаря (скрѣпилъ) П. Морозовъ.

Вѣрно: П. о. дѣлопроизводителя Г. Бордые.

ИСТОРИКО-ФИЛОЛОГИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

засѣданіе 22 мая 1913 года.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что 30 мая н. ст. с. г. скончался въ Амстердамѣ на 85-мъ году жизни членъ-корреспондентъ Академіи по разряду классической филологіи и археологіи Самуэль Адрианъ Наберъ (Samuel Adrianus Naber) и того же числа скончался въ Туринѣ членъ Туринской Королевской Академіи Наукъ (Reale Accademia delle Scienze) по классу моральныхъ, историческихъ и филологическихъ наукъ профессоръ Артуръ Графъ (Prof. Arturo Graf).

Присутствующіе почтили память усопшихъ вставаніемъ.

Положено выразить семьѣ почившаго С. А. Набера и Туринской Королевской Академіи Наукъ соболѣзнованіе отъ имени Академіи.

Яповское Посольство въ С.-Петербургѣ прислало въ Академію при отношеніи отъ Ю/23 мая с. г. два пакета съ книгами (17 томовъ), препроводенные Исторіографическимъ Институтомъ филологическаго факультета Императорскаго Токійскаго Университета въ даръ Академіи.

Положено благодарить Японское Посольство въ С.-Петербургѣ и Исторіографическій Институтъ въ Токио отъ имени Академіи.

Почетный членъ Академіи баронъ Федоръ Романовичъ фонъ-деръ Остенъ-Сакенъ (С.-Пб., Фурштадская, 25, кв. 1) препроводилъ въ даръ Академіи, при письмѣ на имя Непремѣннаго Секретаря, изданную имъ въ ограниченномъ числѣ экземпляровъ книгу „Ежедневныя Записи по служебнымъ дѣламъ Министерства Иностранныхъ Дѣлъ барона Романа Федоровича фонъ-деръ Остенъ-Сакена“. С.-Пб. 1913.

Непремѣнный Секретарь доложилъ Отдѣленію, что онъ немедленно по полученіи означенной книги благодарилъ барона О. Р. фонъ-деръ Остенъ-Сакена отъ имени Академіи.

Положено передать присланную барономъ О. Р. фонъ-деръ Остенъ-Сакеномъ книгу въ I Отдѣленіе Библіотеки.

Б. Л. Модзалевскій обратился въ Отдѣленіе съ нижеслѣдующимъ заявленіемъ:

„Составивъ, по просьбѣ редактора-издателя журнала „Гербовѣдъ“, статью объ академической гербовой печати 1734 года, имѣю честь покор-

нѣйше просить Конференцію разрѣшить сдѣлать, для помѣщенія въ этой статьѣ, нѣсколько снимковъ со старыхъ печатей Академіи Наукъ“.

Разрѣшено, о чемъ положено сообщить Б. Л. Модзалевскому.

Непремѣнный Секретарь представилъ полученный въ даръ для Академіи трудъ о. Пирлинга „Problème d'histoire, L'Empereur Alexandre I-er est-il mort catholique?“ 2 éd. Paris 1913.

Положено благодарить о. П. Пирлинга, а книгу передать во II-е Отдѣленіе Библіотекъ.

Непремѣнный Секретарь представилъ полученныя отъ Елены Константиновны Карсаковой (92, rue de la Pompe, Paris, XVI) въ даръ Академіи работы Léon Legrain'a: 1) „Textes cunéiformes de la collection Louis Cugnin“, Paris 1913 и 2) Catalogue des cylindres orientaux de la collection Louis Cugnin“, Paris 1911.

Положено благодарить жертвовательницу отъ имени Академіи, а книги передать въ Азіатскій Музей.

Академикъ А. С. Лаппо-Даннлевскій читалъ нижеслѣдующее:

„Въ числѣ памятниковъ русскаго законодательства поваго времени однимъ изъ важнѣйшихъ должно, конечно, признать „Городовое положеніе“ императрицы Екатерины II. Въ настоящее время проф. А. А. Клеветтеръ, которому Академія поручила приготовленіе „Городового положенія“ для научно-критическаго его изданія въ серіи „Памятники русскаго законодательства“, представилъ обработанный имъ текстъ для напечатанія. Печатавіе желательнo начать съ іюня мѣсяца с. г., по образцу, уже установленному Академіей при печатаніи „Наказа“ императрицы Екатерины II“.

Разрѣшено, о чемъ положено сообщить академику А. С. Лаппо-Даннлевскому и въ Типографію Академіи.

Директоръ Музея Антропологии и Этнографіи академикъ В. В. Радловъ читалъ нижеслѣдующее:

„Прошу разрѣшенія Отдѣленія на командированіе Н. С. Гумилева въ Африку для обследованія племени Гапасовъ и собранія среди нихъ коллекцій.“

Положено о командированіи Н. С. Гумилева сообщить въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Директоръ Музея Антропологии и Этнографіи академикъ В. В. Радловъ просилъ Отдѣленіе командировать младшаго этнографа Я. В. Чекановскаго на 3 недѣли за границу для научныхъ занятій въ Берлинскомъ Музеѣ.

Положено сообщить о командированіи Я. В. Чекановскаго въ Правленіе для зависящихъ распоряженій.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Дѣйствительному члену Императорскаго С.-Петербургскаго Археологическаго Института Ашхаръ-беку Андреевичу Лорисъ-Калантару, привезшему цѣнное собраніе надписей изъ Имирзека, гдѣ онъ работалъ по порученію Академіи, прошу дать командировку для эпиграфическаго изслѣдованія Лорійскаго участка Борчалинскаго уѣзда, Тифлисской губерніи, главнымъ образомъ, ущелья Дебедачая (Бердуджи или Дзоргета). Денегъ на эту командировку не испрашиваю, но желательно написать Тифлисскому Губернатору объ оказаніи содѣйствія“.

Положено выдать А. А. Лорисъ-Калантару удостовѣреніе о командированіи его Академіей и сдѣлать надлежащія сношенія.

Директоръ Азіатскаго Музея академикъ К. Г. Залеманъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Отдѣленія, что Азіатскій Музей приобрѣлъ у г-жи Млокосѣвичъ персидскую рукопись *ظفر ناهه*, украшенную тринадцатю миниатюрами.

„Рукопись внесена въ Инвентарь 1913 г. за н^о 1141“.

ЗАСѢДАНІЕ 11 СЕНТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія: 1) что 24 іюня н. ст. с. г. скончался въ Туринѣ членъ Туринской Королевской Академіи Наукъ (Reale Accademia delle Scienze di Torino) по классу моральныхъ, историческихъ и филологическихъ наукъ профессоръ Джузеппе Алліево (Prof. Gr. Uff. Giuseppe Allievo), и 2) что 30 августа с. г. скончался въ Москвѣ на 66-мъ году жизни заслуженный ординарный профессоръ Императорскаго Московскаго Университета, завѣдующій Музеемъ изящныхъ искусствъ имени Императора Александра III т. с. Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ, состоявшій членомъ-корреспондентомъ Академіи Наукъ (по разряду классической филологіи и археологіи) съ 1904 года.

Присутствующіе почтили память усопшихъ вставаніемъ.

Академикъ П. В. Никитинъ читалъ некрологи покойныхъ членовъ-корреспондентовъ П. В. Цвѣтаева и С. А. Набера (о смерти котораго доложено было Отдѣленію въ засѣданіи 22 мая с. г.).

Положено напечатать эти некрологи въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ С. Θ. Ольденбургъ представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статью профессора А. П. Иванова: „Документы изъ Хара-хото. I. Частное китайское письмо XIV вѣка“ (А. I. Ivanov. Documents de Khara-Khoto. I. Une lettre chinoise du

XIV siècle). Къ статьѣ желательнo приложить снимокъ съ китайскаго частнаго письма XIV вѣка, переводъ котораго сообщается въ статьѣ.

Положено напечатать статью А. И. Иванова въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Временно исполняющій обязанности директора Музея Антропологии и Этнографии академикъ С. О. Ольденбургъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія въ „Сборникѣ“ названнаго Музея (въ видѣ отдѣльнаго выпуска), статью Л. Я. Штернберга „Культъ орла въ сравнительномъ фольклорѣ“. (L. Sternberg. Le culte de l'aigle dans le folklore comparé).

Положено напечатать означенную работу Л. Я. Штернберга въ видѣ отдѣльнаго выпуска „Сборника“ Музея Антропологии и Этнографии.

Академикъ Н. Я. Марръ читаль нижеслѣдующее:

„Предлагаю для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи замѣтку: „Замѣтованіе числительныхъ въ яфетическихъ языкахъ“ (N. J. Marr. Un cas d'emprunt des noms de nombre dans les langues japhétiques). Въ совершенную мною минувшимъ лѣтомъ поѣздку въ Сванію удалось найти фактическое подтвержденіе теоретически конструированной раньше, на основаніи сравнительной фонетики яфетическихъ языковъ, формы кореннаго свавскаго слова для *два* ($\acute{q}ew > \acute{q}e > \acute{q}\acute{a} > \acute{q}$)“.

Положено напечатать представленную академикомъ Н. Я. Марромъ замѣтку въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ Н. Я. Марръ читаль нижеслѣдующее:

„Представляю для изданія въ „Bibliotheca Armeno-Georgica“ работу магистра армянской словесности епископа Месропа „Фрагменты армянскаго Вѣтхаго завѣта инициальнымъ письмомъ“ (Fragments de la version arménienne de l'Ancien Testament en écriture majuscule. Par l'évêque Mesrop). Полнаго текста Вѣтхаго Завѣта инициальнымъ письмомъ на армянскомъ языкѣ не сохранилось, да и рукописи съ полнымъ армянскимъ текстомъ веѣ не ранѣе XIII вѣка. Поэтому отрывки инициальнаго письма, собранные преосвященнымъ Месропомъ и, по его датировкѣ, относящіеся къ X—XI вѣку, представляютъ большой интересъ независимо отъ того, дѣйствительно ли въ нихъ имѣемъ архаическія чтенія, или, наоборотъ, они доказываютъ раннее существованіе обновленной, такъ называемой вульгатной персін армянскаго переноса Св. Писанія. Мое впечатлѣніе клонится въ пользу послѣдняго предположенія; достаточно указать на такіе вульгаризмы, какъ *բրաւոր* вмѣсто *բրաւորբ*, *Երև* вмѣсто *Յարև*, или же такіе арменизмы вмѣсто ланзмовъ, какъ *ճածկեր* вмѣсто *Թագուցաներ*, *վերացոյց* вмѣсто *բարձրացոյց* и т. п. Епископъ Месропъ этотъ цѣнный матеріалъ сопровождаетъ краткимъ разсужденіемъ объ армянскомъ переводѣ Св. Писанія и свѣдѣніями объ Іеруса-

лмскомъ собраніи армянскихъ рукописей. Одна палеографическая таблица (цинкомъ) будетъ служить иллюстраціею япти почерковъ армянскаго пинціального письма“.

Положено напечатать работу епископа Месрона въ серіи „Bibliotheca Armeno-Georgica“.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Представляю для напечатанія въ „Запискахъ“ Императорской Академіи Наукъ работу окончившаго юридическій факультетъ съ дипломомъ 1-й степени, моего ученика по армяновѣдѣнію, бывшаго члена Государственной Думы Сиракана Өаддеевича Тиграняна: „Исторія развитія древне-армянскаго каноническаго сборника“ (L'histoire de l'évolution du canon arménien. Par S. Tigranian). Самая исторія, прослѣживаемая пока только съ VIII вѣка по Р. Х., составитъ содержаніе II-й части. Сейчасъ представляется I-я часть, содержащая изложеніе всего матеріала въ систематизированномъ видѣ, — прежде всего опредѣленіе канонагирк'овъ, т. е. „книгъ каноновъ“, установленіе ихъ различныхъ типовъ и выясненіе такъ называемаго „цѣлостнаго“ типа, которому исключительно и посвящается дальнѣйшая работа; затѣмъ, перечень съ описаніемъ использованныхъ рукописныхъ списковъ, всего 51, — изъ нихъ на основаніи непосредственнаго изученія 38 рукописей, въ большинствѣ (32) эчміадзинскихъ, остальные изъ различныхъ частныхъ или общественныхъ собраній; наконецъ, описаніе содержанія Канонагирк'а по вѣмъ этимъ спискамъ. Выясняется фактъ существованія пяти разновидностей по распредѣленію матеріала, тогда какъ до сихъ поръ извѣстны по описаніямъ различныхъ изслѣдователей рукописные экземпляры, оказывается, по случайному совпаденію, были все одной разновидности“.

Положено напечатать работу С. Ө. Тиграняна въ „Запискахъ“ Историко-Филологическаго Отдѣленія.

Директоръ Азіатскаго Музея академикъ К. Г. Залеманъ довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что Азіатскій Музей за послѣднее время обогатился слѣдующими приношеніями, занесенными въ Инвентарь Музея подъ №№ 1162, 1273, и 1355—1357: а) отъ Н. І. Дубенецкаго поступила рукопись fol. max., купленная имъ у таранчійца Вѣрненскаго уѣзда и содержащая восточно-тюркскій переводъ معارج النبوة, составленный ибн-кішмъ رحمة محمد для حوجام پادشاه. Вѣрненскаго уѣзда; б) отъ члена-корреспондента Академіи проф. В. В. Бартольда — рукописная (на холстѣ) родословная монгольскихъ племенъ; в) отъ Л. Ө. Богданова: 1) персидская рукопись, содержащая два трактата о музыкѣ رساله فی علوم الادوار, приписываемые пророку Идрису и رساله كراميه, автора دوره سفرجی (1210 г.);

2) неполная копія Корана; 3) литографированный персидскій письмовникъ *احسن المراسلات* въ двухъ частяхъ (1 томъ, 16^о).

Положено принять къ свѣдѣнію и благодарить Н. І. Дубенецкаго и В. В. Бартольда отъ имени Академіи.

Директоръ Азіатскаго Музея академикъ К. Г. Залеманъ читалъ нижеслѣдующее:

„Приватъ-доцентъ С.-Петербургскаго Университета А. Н. Самойловичъ передалъ мнѣ татарскую рукопись при слѣдующей запискѣ:

„Житель города Бахчисарая Хабібулла Шереф-еддинъ-оглы, по прозванію Керемъ, передалъ мнѣ свой дневникъ на татарскомъ языкѣ, за годы 1901—1912 включительно, для пожертвованія его въ Азіатскій Музей. Въ дневникѣ 32 тетради по 36—40 строкъ въ 8^о. Главный интересъ дневника въ его языкѣ; авторъ малограмотенъ.“

Рукопись занесена въ Инвентарь 1913 г. за № 1358“.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Къ археологической части работъ моихъ во время лѣтней командировки относится предварительный осмотръ грузинскихъ древностей въ окрестностяхъ Кутаиса. Въ связи съ новымъ вопросомъ о гражданской архитектурѣ въ Ани и вообще въ Арменіи меня особенно интересовали грузинскіе церковные памятники съ точки зрѣнія вліянія на нихъ грузинскаго гражданского зодчества. Г-нъ Датешидзе предложилъ осмотрѣть развалины дворца царицы Тамары въ селѣ Гегутѣ, которыя онъ получаетъ въ собственность, покупая за нѣсколько сотъ рублей отъ крестьянина участокъ, на которомъ онѣ находятся. Здѣсь былъ, по мѣстнымъ лѣтописнымъ даннымъ, расположенъ веселнй дворецъ грузинской царицы. Когда ардебилскій султанъ внезапнымъ наѣздомъ разгромилъ Ани и полонилъ жителей, армянекіе князья Иванъ и Захарія, послѣдній — генерал-лейтенантъ грузинской арміи, находившея въ этомъ дворцѣ у грузинской царицы. Однако, послѣ сообщенія Dubois de Montpéreux (*Voyage autour du Caucase*, II, стр. 200—210) о томъ разрушеніи, которому подвергся Гегутскій дворецъ („*Tsikhédarbasi*“, „*Tamaratsikhe*“) въ 20-хъ годахъ прошлаго столѣтія, я не ожидалъ найти отъ постройки камня на камнѣ. „Это зданіе“, пишетъ Dubois de Montpéreux (ц. с., стр. 204—205), „при занятіи Имеріи (Imereth) русскими было почти въ цѣломъ видѣ (*presque entier*). „Увы!“ говорилъ мнѣ старый майоръ Орловъ, комендантъ Кутаиса, болѣе 30 лѣтъ проживающій на южномъ Кавказѣ. „вамъ не пзвѣстно, изъ чего выстроены каминь вашей комнаты? Изъ кирпичей дворца Тамары. До 1823 года при постройкѣ нашихъ стѣнъ, нашихъ печей и нашихъ каминовъ въ Кутаисѣ мы употребляли только эти кирпичи. Болѣе половины города запасалось матеріаломъ тамъ. Если бы не запретилъ строго самъ Государь, въ настоящее

время (т. е. во время бесѣды съ Dubois) на мѣстѣ нельзя было бы найти ни одного кирпича. Когда мы прибыли впервые, это было великолѣпное зданіе: прекрасные купола существовали еще почти полностью; мы все это обилие ударами заступовъ и топоровъ“. Осмотръ показалъ, что пока не все еще погибло. Раскопки, несомнѣнно, раскроютъ планъ дворца единственнаго во всей Грузіи сохранившагося, хотя бы и въ развалинахъ, замѣчательнаго памятника грузинскаго гражданскаго зодчества. Съ изслѣдованіемъ этого дворца связанъ также весьма важный археологическій вопросъ. Dubois въ мѣстности усматривалъ „Moukhérisis“ Проконія, а въ зданіи — одинъ изъ дворцовъ лазскихъ царей. Все это меня вынуждаетъ поставить на ближайшую очередь въ числѣ неотложныхъ научныхъ предпріятій раскопки и изслѣдованіе Гегутскихъ развалинъ. На начало дѣла понадобится 1500 рублей. Мнѣ кажется, пора, спустя 90 лѣтъ послѣ того, какъ Императоръ Александръ I остановилъ варварское разрушеніе единственнаго въ своемъ родѣ памятника, заняться его изслѣдованіемъ, пока еще сохранились хоть какіе-либо слѣды на мѣстѣ“.

Положено признать осуществленіе предложенія академика Н. Я. Марра крайне желательнымъ.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Раскопки и работы въ Ани минувшимъ лѣтомъ были соединены съ экскурсіями для регистраціи памятниковъ преимущественно въ предѣлахъ древней области Ширакъ. Особенно значительны были по открывшимся перспективамъ работы въ болѣе древней, чѣмъ Ани, столицѣ армянскихъ Багратидовъ — Ширакаванѣ, первоначально Еразъаворѣ, нынѣ Баш-Шурагелѣ, верстахъ въ 12-ти на югѣ отъ Александрополя. Намѣчается для раскопокъ дворецъ и языческой некрополь съ особымъ устройствомъ могилъ, откуда извлечены рѣдкихъ формъ глиняные сосуды, одинъ съ имитаціею клинообразнаго письма въ качествѣ декоративнаго мотива. Весьма плодотворной оказалась и поѣздка помощника моего Г. А. Орбели въ сотрудничествѣ съ А. М. Вруйромъ (по фотографіи) и студентомъ факультета восточныхъ языковъ Читая. Найдены новыя, весьма любопытныя экземпляры древне-христіанскихъ рельефовъ; проверены старыя, списаны вновь открытыя надписи армянскія, а также грузинскія близъ Эчмиадзина (въ Коинѣ), и сдѣланы интересныя наблюденія о куполахъ. Послѣдняя экскурсія и часть работъ въ Ани исполнены послѣ моего отъѣзда, такъ что минувшая XII-я анійская кампанія длилась значительно дольше прежнихъ. Средства были и въ этотъ разъ общественныя, именно — Совѣта С.-Петербургскихъ Армянскихъ церквей (3500 руб.) и доходъ съ лекцій, читанныхъ мною совмѣстно съ Г. А. Орбели профѣздомъ въ Нахичевани на Дону (250 руб.). Средствъ этихъ не хватило, и дефицитъ съ избыткомъ былъ покрытъ (при чемъ велись еще значительныя ремонтныя работы) новыми пожертвованіями, поступившими отъ

И. П. Завріевой (200 руб.) и отъ присяжнаго повѣреннаго Н. А. Юзбашева, сдѣлавшаго сборъ среди сочувствующихъ бакинцевъ на сумму 1 175 рублей. Въ виду особенно тяжелыхъ условій, въ которыхъ протекли мои анійскія работы въ этомъ году, такое непоколебимо чуткое вниманіе къ наличной организаціи работъ въ Ани, помимо матеріальнаго, имѣло и большое нравственное значеніе. Посему прошу Отдѣленіе послать благодарность отъ Императорской Академіи Наукъ Изабеллѣ Пльинишнѣ Завріевой (Frankfurt a. M., Hôtel Carlton) и присяжному повѣренному Инститѣ Амбардзумовичу Юзбашеву (Баку) за постоянное безкорыстное содѣйствіе разработкѣ анійскихъ археологическихъ памятниковъ въ чисто научномъ направленіи и, кромѣ того, выразить, если на то послѣдуетъ согласіе Августѣйшаго Президента, благодарность за подписью Его Императорскаго Высочества Совѣту Армянскихъ С.-Петербургскихъ Церквей, благодаря ежегоднымъ ассигновкамъ котораго, отъ 2 000 до 3 500 рублей въ лѣто, была возможность вести до сего дня раскопки и работы въ Ани. Въ этомъ году вторично посѣтилъ Анійскія раскопки помощникъ Намѣстника Е. П. В. на Кавказѣ сенаторъ Э. А. Ватацц, проявившій большой интересъ какъ къ памятникамъ анійской архитектуры, особенно гражданской, такъ и вообще къ мѣстнымъ древностямъ. Сенаторомъ Э. А. Ватацц поставленъ вопросъ о постройкѣ моста черезъ Ахуряцъ (Арпачай) у Ани на земскія средства, и его горячее сочувствіе организованной нами работѣ въ Ани, я надѣюсь, скажется благотворно на пеходѣ дѣла объ Анійскомъ Археологическомъ Институтѣ, и я прошу Отдѣленіе пеходатайствовать рескриптъ Августѣйшаго Президента на имя помощника Намѣстника Е. П. В. на Кавказѣ сенатора Э. А. Ватацц“.

Положево благодарить И. П. Завріеву и Н. А. Юзбашева отъ имени Академіи и просить Августѣйшаго Президента поднести благодарственный рескриптъ на имя сенатора А. Э. Ватацц и Совѣта С.-Петербургскихъ армянскихъ церквей.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ внижеслѣдующее:

„Поставовленіемъ Отдѣленія отъ 22 мая с. г. для эпиграфическаго изслѣдованія Дзорагетскаго ущелья былъ командированъ А. Лорпсѣ-Калантаръ безъ ассигновки средствъ. Мнѣ удалось удѣлнить изъ моего анійскаго бюджета лишь незначительную сумму 30 р. на покрытіе расходовъ по фотографированію. А. Лорпсѣ-Калантаръ представляетъ теперь предварительный отчетъ о своей трехвѣдѣльной поѣздкѣ въ Лори, оказавшейся весьма богатой результатами. Собраны 120 надписей — кромѣ 3-хъ, 4-хъ — совершенно неизвѣстныхъ. Въ числѣ надписей, рядомъ съ армянскими, имѣются и грузинскія. Въ связи съ этимъ архитектурные матеріалы, особенно лицевые рельефы, даютъ новое освѣщеніе очередному у насъ вопросу о халкедонитствѣ у армянъ въ XIII вѣкѣ. Сдѣлано до 100 фотографическихъ снимковъ архитектурныхъ памятниковъ, релье-

фовъ и надписей. Съ наиболѣе важныхъ рельефныхъ изображеній святыхъ и вообще человѣческихъ фигуръ, равно надписей, сдѣланы прекрасные эстампажи. Прошу Отдѣленіе: 1) поручить Дмитрію Брядову, служителю Азіатскаго Музея, съ разрѣшенія его директора, проявить и отпечатать названные фотографическіе снимки, каждый въ одномъ экземпляръ; 2) разрѣшить сдѣлать гипсовыя заливки эстампажей рельефовъ для полученія болѣе точныхъ и прочныхъ копій оригиналовъ; 3) расходы покрыть, если имѣются средства, изъ суммъ на научныя предпріятія“.

Директоръ Азіатскаго Музея К. Г. Залеманъ заявилъ, что съ его стороны не имѣется препятствій къ порученію служителю Музея Д. Брядову означенной работы.

Положено: 1) разрѣшить изготовленіе вышеупомянутыхъ фотографическихъ снимковъ и гипсовыхъ заливокъ, съ покрытіемъ расхода изъ суммъ на ученныя предпріятія Историко-Филологическаго Отдѣленія; 2) поставить объ этомъ въ извѣстность директора Азіатскаго Музея академика К. Г. Залемана и академика Н. Я. Марра.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„А. Г. Шанидзе, командированный Академіею въ Хевсурію и Пшавію для дослідванія мѣстныхъ говоровъ (прот. зас. § 231), собралъ богатый матеріалъ и сдѣлалъ весьма цѣнныя наблюденія, такъ, напр., открылъ долготу гласныхъ, казавшуюся совершенно утраченной во всемъ говорамъ грузинскаго языка, мѣстоименный префиксъ 2-го лица, сохранный въ древне-грузинскомъ только двумя глаголами, и др. Однако, изслѣдованіе такъ увлекло его, что вмѣсто одного мѣсяца съ 1-го июня онъ и сейчасъ продолжаетъ работать въ весьма тяжелыхъ условіяхъ, такъ какъ наступили холода (выпалъ снѣгъ), а онъ былъ снаряженъ лишь для лѣтней поѣздки.

Академикъ С. О. Ольденбургъ довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія ходатайство директора Археологическаго Департамента Кашмира (Director of the Archaeological & Researches Department, Jammu & Kashmir state) объ обмѣнѣ „Bibliotheca Buddhica“ на изданія названнаго Департамента. Часть означенныхъ изданій уже получена въ Академію, и они будутъ высылаться и впредь. Съ своей стороны академикъ С. О. Ольденбургъ высказался за удовлетвореніе означеннаго ходатайства.

Положено удовлетворить это ходатайство, о чемъ сообщить въ Книжный Складъ для исполненія.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія о выходѣ въ свѣтъ изданія „Образцы народной словесности монгольскихъ племенъ. Тексты. Томъ I. Произведенія народной словесности бурятъ. Собралъ

Ц. Ж. Жамцарано. Выпускъ I. Эпическія произведенія Эхрит-булгатовъ. Аламки-Мэргень (былина). С.-Петербургъ. 1913⁴, при чемъ просилъ разрѣшенія Отдѣленія на безвозмездное предоставленіе экземпляровъ этого изданія нѣкоторымъ лицамъ и учрежденіямъ по особому списку.

Разрѣшено, о чемъ положено сообщить для исполненія въ Книжный Складъ съ препровожденіемъ означеннаго списка.

Отчетъ о командировкѣ за границу.

В. В. Заленскаго.

(Доложено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 18 сентября 1913 г.).

Имѣю честь представить отчетъ въ командировкѣ для участія въ IX-мъ международномъ конгрессѣ въ Монако и для научныхъ работъ на русской зоологической станціи въ Вильфраншѣ.

Монакскій Конгрессъ не былъ особенно многочисленнымъ, что отчасти объясняется тѣмъ, что многія изъ лицъ, записавшихся на конгрессъ и заявившихъ о предполагаемыхъ сообщеніяхъ, не явились. Это отразилось неблагоприятно на занятіяхъ съѣзда, такъ какъ въ программѣ научныхъ засѣданій получились пробѣлы, которые трудно было заполнить во время самаго конгресса. Число записавшихся въ члены конгресса достигало 700, изъ которыхъ почти одна треть не явилась, о чемъ, конечно, можно только пожалѣть. Въ числѣ прибывшихъ былъ между прочимъ знаменитый композиторъ Сен-Сансъ, который желалъ сообщить съѣзду свою гипотезу о воспріятіи запаха, но этого сообщенія не сдѣлалъ.

Научныя сообщенія въ секціяхъ съѣзда были распределены на всѣ четыре дня, которые продолжался конгрессъ (26—29 марта), и проходили въ аудиторіяхъ и залѣ Монаскаго лицея. Характеръ ихъ былъ очень разнообразенъ; нѣкоторыя изъ нихъ касались работъ, напечатанныхъ уже въ зоологическихъ изданіяхъ. Это разнообразіе придавало научнымъ работамъ конгресса случайный характеръ, и нельзя не сочувствовать предложенію бельгійскаго делегата Пельденера о томъ, чтобы на будущихъ съѣздахъ было введено въ программу обсужденіе заранее предложенныхъ общихъ вопросовъ. Я сдѣлалъ сообщеніе о значеніи мезодерма и целома для эволюціи организмовъ («Sur la valeur phylogénétique du mesoderme et du coelome»), въ которомъ я старался доказать, что первые двусторонне-симметричные организмы (билатеріи) должны были быть метамерными, и что существованіе въ настоящее время организмовъ, лишенныхъ метамеріи, объясняется регрессивнымъ развитіемъ ихъ мезодерма и целома.

Что касается собственно организациіи приѣма членовъ конгресса, то въ этомъ отношеніи организационный комитетъ и предсѣдатель съѣзда принцъ Монакскій сдѣлали все возможное, чтобы доставить развлеченіе членамъ съѣзда во время, свободное отъ научныхъ работъ. Были приемы у принца,

спектакль-гала въ театрѣ Монте-Карло, завтракъ въ одной изъ гостиницъ Монте-Карло.

Перехожу теперь къ моимъ научнымъ работамъ во время моей командировки въ нынѣшнемъ году.

Благодаря любезности завѣдывающаго Вильфраншской зоологической станціей М. М. Давыдова, я получилъ прекрасно сохраненный матеріалъ *Salpa zonaria*, которая рѣже другихъ видовъ попадается въ Средиземномъ морѣ. Въ этомъ году, къ счастью, она появилась въ довольно большомъ количествѣ. Я былъ особенно радъ получить этотъ матеріалъ, такъ какъ въ моей прежней работѣ о развитіи салпы я не имѣлъ случая заняться развитіемъ этого вида, во многихъ отношеніяхъ отличнаго отъ другихъ видовъ. Кромѣ того, мнѣ было интересно на этомъ видѣ провѣрить мои прежнія изслѣдованія, въ которыхъ я доказывалъ, что развитіе зародыша у салпы, вопреки всему, что извѣстно относительно развитія животныхъ вообще, происходитъ не изъ продуктовъ оплодотвореннаго яйца (сегментныхъ клѣтокъ), а изъ неоплодотворенныхъ элементовъ (фолликулярныхъ клѣтокъ), облегающихъ со всѣхъ сторонъ эти сегментныя клѣтки и прінятыя ихъ дальнѣйшему дробленію. Этотъ парадоксальный фактъ не встрѣтилъ подтвержденія со стороны дальнѣйшихъ изслѣдователей, которые стремились доказать, что, хотя фолликулярныя клѣтки и облекаютъ сегментныя, но въ концѣ концовъ онѣ пропадають какимъ бы то ни было образомъ, а зародышъ строится изъ сегментныхъ клѣтокъ. Хотя наблюденія моихъ оппонентовъ (Гейдера и Коротнева) казались мнѣ весьма мало убѣдительными, но вопросъ самъ по себѣ такъ важенъ, что я съ большимъ удовольствіемъ воспользовался представившимся мнѣ счастливымъ случаемъ и въ продолженіе трехъ мѣсяцевъ не только закончилъ наблюденія, но и сдѣлалъ почти всѣ рисунки. Эти новыя наблюденія надъ развитіемъ *S. zonaria* позволили мнѣ во многихъ пунктахъ исправить мою прежнюю работу, но вмѣстѣ съ тѣмъ убѣдили меня, что главный результатъ моей прежней работы, противъ котораго именно возражали мои оппоненты, т. е. участіе, если не исключительное, то значительное, фолликулярныхъ клѣтокъ въ построеніи зародыша, только получилъ новое и болѣе обоснованное подтвержденіе въ моихъ теперешнихъ изслѣдованіяхъ. Для болѣе основательныхъ выводовъ относительно развитія салпы вообще мнѣ остается теперь повторить мои изслѣдованія на другихъ видахъ салпы, что я и намѣреваюсь сдѣлать въ ближайшемъ будущемъ. Въ настоящее время моя работа относительно развитія *Salpa zonaria* въ болѣе части готова, и я надѣюсь представить ее вскорѣ для напечатанія въ «Запискахъ» Академіи.

Документы изъ города Хара-хото.

А. П. Иванова.

(Представлено въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 11 сентября 1913 г.)

I.

Китайское частное письмо XIV вѣка.

Опубликованный текстъ обѣта, даннаго тангутскимъ владѣтелемъ (см. И. А. Н. 1911 г.) ради прославленія буддизма, свидѣтельствуетъ только о значеніи и положеніи этой религіи въ сѣверо-западной части Китая въ XII в.

Въ настоящее время представляется возможность установить отправные пункты для опредѣленія времени существованія самаго города, въ которомъ найдены были цѣнное собраніе книгъ и рукописей на различныхъ языкахъ и выдающіяся произведенія буддійской иконописи XII—XIV в.

«Сутра о созерцаніи рожденія Майтреи на небѣ Тушита» (см. И. А. Н. 1911 г., стр. 831—836) и двухъязычный словарь (см. И. А. Н. 1909 г., стр. 1221—1233) изданы были во второй половинѣ двѣнадцатаго вѣка (1189 г.), и до сихъ поръ болѣе раннихъ документовъ найти не удалось. Это обстоятельство, само собою разумѣется, не предрѣшаетъ вопроса о судьбѣ города ранѣе этого времени.

Событія, имѣвшія мѣсто въ началѣ XIII в. въ этой части Китая, по Исторіи тангутскаго владѣнія 西夏書事¹⁾, представляются въ слѣдующемъ видѣ.

Въ 1217 г. войска тангутовъ, насчитывавшія до 30000 конницы, вторглись съ монголами во владѣнія чжурчженей. Этому предшествовали постоянныя нападенія самихъ тангутовъ на владѣнія чжурчженей съ 1213 года, послѣ отказа послѣднихъ притти на помощь противъ надвигавшихся монголовъ. Вообще съ воцареніемъ 李遵瑋 Ли Цзунь-скій (1211—1224, посмертное имя — Шэнь-цзунъ; годы правленія — 光定 Гуань-динъ) отношенія тангутовъ къ чжурчженямъ сильно измѣнились, и они оказываютъ содѣйствіе даже возстающимъ чжурчженскимъ подданнымъ, какъ это имѣло мѣсто въ 1217 г. въ г. Лань-чжоу. Въ этомъ же году, въ

1) Составилъ У Гуань-чэнь на основаніи Исторій династій Сунъ, Ляо, Цзинь и Юань; издана въ 1826 г. Библиотека Румянцеваго Музея, собраніе Скачкова.

12-мъ мѣсяцѣ монголы осадили г. Чжунъ-синъ-фу (нынѣ Нинъ-ся-фу, см. Юань-ши, 60 цз., 19 стр.), бывший резиденціей правителя тангутовъ, и Шэнь-цзунъ бѣжалъ въ г. Си-лянъ (нын. Лянъ-чжоу).

По словамъ Си-ся-шу-ши, движеніе монголовъ было вызвано возникшими недоразумѣніями между новыми союзниками. Перейдя на сторону монголовъ, тангуты вынуждены были доставлять постоянныя отряды въ помощь завоевателямъ. Требования были совершенно непосильны, но неудовлетвореніе ихъ вызвало нападеніе монголовъ на столицу. Разгнѣванный Чингисъ перенаправился черезъ Хуанъ-хэ и, не встрѣчая отпора, дошелъ до столицы Тангута. Ли Цзунъ-суй бѣжалъ, оставивъ въ городѣ своего наслѣдника Дэ-жэв'я 德任. Онъ, однако, рѣшилъ войти въ переговоры съ монголами, и ему удалось снасти владѣніе, подчинившись имъ. Монголы отступили, и Ли Цзунъ-суй вернулся въ городъ (遣使請降蒙古兵退始還).

Въ слѣдующемъ году тангуты входятъ въ переговоры съ чжурчженями о возобновленіи мѣнового торгова, но безуспѣшно; такую же осталась и попытка заключить съ ними миръ. Послѣ нѣсколькихъ военныхъ неудачъ и утраты части территоріи чжурчженей въ 1220 году сами уже предлагаютъ тангутамъ миръ. Не понявшіе важности момента тангуты, въ лицѣ Ли-Цзунъ-суй, отклонили предложеніе. Одинъ за другимъ переходятъ во власть тангутовъ города, принадлежавшіе чжурчженямъ. Успѣхи тангутовъ были непродолжительны. Мухуали, монгольскій военачальникъ, въ 3-мъ мѣсяцѣ 1221 года переправляется черезъ Хуанъ-хэ и идетъ на западъ. Одна за другой крѣпости тангутовъ падаютъ, и тангутамъ приходится принять участіе въ походѣ монголовъ. Видя усиленіе монголовъ, одинъ изъ тангутскихъ военачальниковъ въ Хэ-си, Гамбо (по фамиліи Ы-пу), переходитъ на сторону монголовъ. Дэ-жень, наслѣдникъ престола, убѣждалъ отца, не идти противъ чжурчженей, положеніе которыхъ, несмотря на всѣ потери, было еще достаточно прочно. Отказываясь вести войска, онъ просилъ разрѣшенія постричься въ монахи, отрекшись отъ престола. Разгнѣванный Ли Цзунъ-суй заточилъ его.

Послѣднія событія убѣдили, однако, Ли Цзунъ-суй въ правильности совѣта сына, и, отчаявшись въ своихъ силахъ, онъ уступаетъ престолъ другому своему сыну, Дэ-ван'у 德旺 (1224—1226). Прослышавъ, что Чингисъ не вернулся еще изъ похода на западъ, Дэ-ванъ стремится объединить племена, жившія къ сѣверу отъ Гоби, съ тѣмъ, чтобы дать должный отпоръ монголамъ.

Осаждавшіе безуспѣшно Ша-чжоу монголы рѣшили предупредить образованіе врагами кольца, и въ 8-мъ мѣс. 1224 года г. Инъ-чжоу былъ взятъ.

Въ 10-мъ мѣсяцѣ этого же года Дэ-ванъ пытается возстановить мирныя сношенія съ чжурчженями и отправляетъ къ нимъ посольство. Видя угро-

жающую Ша-чжоу опасность и полную неудачу предполагавшагося объединенія племенъ послѣ паденія г. Ипъ-чжоу, Дэ-ванъ отправилъ посла къ монгольской арміи, стоявшей подъ Ша-чжоу съ изъявленіемъ покорности, обѣщая отдать заложникомъ сына. Осада Ша-чжоу, продолжавшаяся полгода, была снята. Къ концу осады въ городѣ не оставалось скота, и жители терпѣли лишенія отъ недостатка пищи.

Обѣщанія своего Дэ-ванъ, надѣявшійся на помощь чжурчженей, не выполнилъ.

Возобновленіе имъ переговоровъ съ чжурчженями, къ которымъ были отправлены послы и заложники, и гостепрѣмство, оказанное Чп-ла-хэ-сянь-гуи'ю, сыну керамтскаго хана, обѣжавшаго послѣ уничтоженія наймановъ (см. Bretschneider Mediaeval Researches, pp. 43 etc.) къ киданямъ, гдѣ онъ и умеръ, навлекли на Тангутъ походъ самого Чингиса.

Во 2-мъ году Бао-цинь **寶慶**, т. е. въ 1226 г., соответствовавшемъ 3-му году Цянь-динъ **乾定** владѣнія Си-ся, во 2-мъ мѣсяцѣ монголы напали на городъ Хэй-шуй и завладѣли имъ.

«Чингисъ давно уже былъ разгнѣванъ на владѣнія Ся **積怒夏國**; онъ, лично командуя стотысячнымъ войскомъ, прибылъ къ Цинь-чуань **秦川**.....

Дэ-ванъ послалъ людей снять мостъ и оказать ему отпоръ. Монгольскій Сюань-фу-ши Ванъ Чжи **王楫** ночью съ отрядомъ доставилъ лѣсъ и камень, и къ утру мостъ былъ готовъ. Двинувъ впередъ войско, онъ прошелъ пески и, войдя въ Хэ-си, ударилъ на племена Са-ли, Тэ-лэ и Чи-мипъ. Нанавъ на г. Хэй-шуй, онъ овладѣлъ имъ. Умерло тангутовъ въ бою при взятіи города нѣсколько десятковъ тысячъ». (Юань-ши, 1 цз., 4 стр., 153 цз. 27 стр. Си ся шу-ши, 41, 8).

Итакъ, главнымъ пунктомъ операций Чингисъ-хана въ этой области, области р. Хэй-шуй, былъ г. Хэй-шуй, отождествляемый нами съ г. Хара-хото.

Далѣе, на отрывкахъ официальныхъ документовъ, найденныхъ въ г. Хара-хото и относящихся ко времени династїи Юань, мы встрѣчаемъ имя Ицзинай-лу.

Ассигнаціи, найденныя въ городѣ, все относятся ко времени монголовъ.

Слѣовательно городъ существовалъ при монголахъ и входилъ въ округъ Ицзинай-лу. Существованіе города въ XIII в. подтверждается и свѣдѣніями Юань-ши (см. Отдѣлъ Географіи, Ицзинай-лу).

Затѣмъ, на одной изъ рукописей мы находимъ помѣтку, сдѣланную рукою ея автора, а быть можетъ, и читателя, проливающую свѣтъ на названіе города, въ которомъ она найдена:

光定十年正月廿八日到黑水來, «въ 10-мъ году Гуань-динь (г. е. въ 1220 году) прибылъ въ Хэй-шуй».

Далѣ идетъ помѣтка: 貞祐五年四月十七日來。番光定七年十月十七日起去西涼府來十一月初二日到來. «Въ 5-мъ году правления Чжэнь-ю (1217 г., Сюань-цзун'а чжурчженьской династии) прибылъ въ 4-мъ мѣсяцѣ, 17-го числа; въ 7-мъ году правления тангутскаго Гуань-динь (1217 г.), 17-го числа 10-го мѣсяца отпразднелъ въ Си-лянь-фу, а 2-го числа 11-го мѣсяца прибылъ».

Это даетъ право думать, что автору замѣтки городъ былъ извѣстенъ подъ названіемъ Хэй-шуй, такъ какъ онъ не могъ отмѣтить, что прибылъ къ рѣкѣ Хэй-шуй.

Опредѣленіе крайней даты существованія города Хэй-шуй, о которомъ мы не встрѣчаемъ уже упоминанія въ исторіи династии Минь, находимъ въ одномъ весьма интересномъ документѣ юаньской эпохи. Это — первая, насколько намъ извѣстно, рукопись письма частнаго характера XIV в.

«Письмо Чэнь Цай-цзв'а.

陳才卿記事

陳德昭泊大小眷等自別以來十載有七中間興
廢多端何敢聲揚其事予今以自進退無
路蓋因自作自受大不幸也昨前王山駟處帶
來紅花集趙事物已行接受葉者為是山駟
帥參政大勇周社兒同孫驛馬前來德恐事
發以此不敢於本人處帶回信物緣故是這的也
者今令王復禮順帶機子一對不喜矣由以奉

面會之心比及

相見

順時

不喜

不宣

至正十一年七月初四日 記事

奉字

統帥陳德昭附

嶺北客居陳才卿寸

«Чэнь Дэ-чжао» и¹⁾ всей семьѣ. Съ тѣхъ поръ, какъ мы разстались, прошло семнадцать лѣтъ, и за это время много было переменъ²⁾, но развѣ я рѣшусь говорить (поднять рѣчь) о нихъ. Въ настоящее время я попалъ въ безвыходное положеніе — пожиная, что посѣялъ; я очень несчастливъ.

Нѣсколько дней тому назадъ отъ Ванъ Шань-люй привезли шафранъ, плоды и муку, и я ихъ получилъ.

Прежде Шань-люй съ дядюшкой, совѣтникомъ Чжоу Шэ-эр, вмѣстѣ ѣхалъ на почтовыхъ и боялся, что дѣло обнаружится; вотъ почему онъ не рѣшился взять отъ меня отвѣтъ и подарки. Вотъ гдѣ причина! Теперь я поручилъ Ванъ Фу-ли захватить съ собою пару чулокъ, которые (я надѣюсь) вы примете, какъ выраженіе моего желанія свидѣться съ вами.

(Я надѣюсь, что) мы современемъ увидимся. Берегите благовременно хорошенько себя³⁾.

Не пишу подробностей.

11-й г. правленія Чжи-чжэнъ (1351 г.), 7-ой мѣсяць, 4-ый день.

Чэнь Дэ-чжао, въ (мѣстность) Лю-ша⁴⁾ отъ Чэнь Цай-цинъ'а, живущаго временно въ (мѣстности) Линь-бэй⁵⁾».

Итакъ, документы города Хара-хото, о которыхъ мы говоримъ въ настоящей статьѣ, относятся къ промежутку времени болѣе ста лѣтъ, считая, что первымъ документомъ является документъ первой половины XIII в. и настоящей — второй половины XIV в. Каково же отношеніе этого города, если принять, что Хэй-шуй и есть г. Хара-хото, къ городу, известному подъ именемъ Эцзина (Езина)⁶⁾?

Тотъ фактъ, что послѣднее названіе не встрѣчается въ Си-ся-шу-ши, самъ по себѣ, еще не можетъ служить доказательствомъ, что это названіе не существовало до монголовъ, такъ какъ составитель ея — китаецъ,

1) 泊 стоитъ вмѣсто 暨. 2) 廢 = 廢. 3) Последніе два знака — 善保.

4) Мѣстность, лежащая близъ Ша-чжао.

5) 嶺北 Линь-бэй, мѣстность лежащая къ сѣверу отъ хребта (Нинь-шань). Въ составъ провинціи (синь-чжунъ-шу-шэнч), занимавшей эти мѣста, входилъ г. Каракорумъ (Хэ-линь). Первоначально это былъ округъ (ду) Юань-чанъ (1210 г.), затѣмъ — управленіе (сы) въ 1260 г., провинція Хэ-линь въ 1307 г., и послѣ другихъ преобразованій — провинція Линь-бэй (Линь-бэй-дэнь-чу-синь-чжунъ-шу-шэнч); наименованіе Хэ-линь было измѣнено въ Хэ-нинъ въ 1312 г. Юань-ши, 58 пз., 8 стр.

7-ой, 14-ый и 15-ый звуки послѣдней строки оригинала сохранились плохо, но легко могутъ быть возстановлены.

6) Г. Е. Грумъ-Гржимайло принадлежитъ опредѣленіе г. Езина, остатками котораго онъ считаетъ развалины Харчеджи ханъ-хото на лѣвомъ берегу Эцзинъ-гола, въ нѣсколькихъ верстахъ отъ рѣки и къ сѣверу отъ уроч. Хара-могты. Описаніе путешествій въ Западный Китай, т. II, С.-Иб. 1899, стр. 62.

и имя принято китайское название; и остается предположить, что это — или название монгольское, или тангутское.

По Юань-ши, городъ Ицзинай-лу, называвшійся такъ при монголахъ, существовалъ на мѣстѣ китайскаго Цзюй-янь 居延, основаніе котораго относилось ко времени династїи Хань.

Возможно считать слово Эцзина фонетическимъ искаженіемъ Цзюй-янь, но болѣе вѣроятно сближеніе со словомъ «цзэши» — тангутскимъ словомъ (въ китайской транскрипціи), которое встрѣчается въ двухъязычномъ словарѣ въ значеніи — «городъ, укрѣпленный пунктъ», тѣмъ болѣе, что въ Ицзинай-лу при тангутахъ былъ военный округъ. Тангутское же слово «цзэши», очевидно, соответствуетъ тибетскому «цзонъ — городъ».

Во всякомъ случаѣ названіе «Ицзинай (Эцзина)» — было ли оно тибетскаго или монгольскаго происхожденія — официально было принято для города и области только при монголахъ, современное же «Хара-хото» — монгольское названіе позднѣйшаго происхожденія.

Вліяніе степени пересыщенія раствора на внѣшній видъ выпадающихъ изъ него кристал- ловъ квасцовъ.

А. Шубникова.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 4 сентября 1913 г.).

Главная цѣль настоящей работы состоитъ въ томъ, чтобы экспери-ментально доказать высказанную еще Johnsen'омъ¹⁾ мысль, что каждой степени пересыщенія раствора соответствуетъ своя, вполне опредѣленная форма кристалловъ. Мы будемъ оперировать исключительно съ формами простыхъ индексовъ, не вводя въ разсмотрѣніе вѣщальныхъ формъ, какъ то дѣлаетъ Johnsen.

Для достиженія поставленной цѣли были сдѣланы три серіи опытовъ: въ первой серіи кристаллы квасцовъ росли изъ чистаго воднаго раствора при $+23^{\circ}$ С.; во второй — изъ раствора, содержащаго 9,3% HCl , при $+20^{\circ}$ С. Способъ выращивания кристалловъ состоялъ въ томъ, что предварительно получались мелкіе кристаллики; изъ нихъ выбиралась наиболѣе симметричныя и, непременно, выросшіе на опредѣленной грани, напримѣръ, на грани октаэдра. Огобранные кристаллики помещались даѣ въ пересыщенный растворъ, гдѣ они и росли до размѣровъ, не сильно измѣняющихъ первоначальную концентрацію раствора, однако позволяющихъ съ достаточной точностью измѣрить линейныя протяженія кристалла. На два литра раствора полагалось три кристаллика, которымъ позволялось расти до двухъ граммовъ. Концентрація воднаго раствора опредѣлялась титрованіемъ ѣдкимъ баритомъ въ присутствіи сеньетовой соли и фенолфталеина. Вычитаніемъ изъ концентраціи раствора концентраціи насыщеннаго раствора получалось пе-

1) Johnsen, Wachstum und Auflösung der Kristalle. Leipzig. 1910.

пересыщеніе. Пересыщеніе выражалось въ граммахъ водной соли на 100 се. насыщеннаго раствора. Въ солянокисломъ растворѣ пересыщеніе измѣрялось чувствительнымъ ареометромъ.

При изученіи виѣшняго вида кристалловъ необходимо различать два рода симметріи: симметрію виѣшнюю, выражающуюся въ равенствѣ граней одной и той же простой формы, и симметрію внутреннюю (однородность), виѣшнимъ образомъ проявляющуюся въ постоянствѣ граничныхъ угловъ. Въ дѣйствительности, выросшіе изъ пересыщенныхъ растворовъ кристаллы не осуществляютъ ни той, ни другой симметріи¹⁾, и намъ интересно прослѣдить, въ какой мѣрѣ симметрія кристалловъ зависитъ отъ степени пересыщенія раствора. Количественное рѣшеніе этого вопроса могло бы быть темой спеціальной работы; мы удовольствовались, однако, лишь немногими фактами. Именно, опытъ показалъ, что при уменьшеніи пересыщенія внутренняя симметрія кристалловъ возрастаетъ, а виѣшняя уменьшается. Другими словами: изъ сильно пересыщенныхъ растворовъ получаютъ неоднородные, съ включеніями маточнаго раствора, кристаллы, но зато удивительно правильные на видъ; изъ слабо пересыщенныхъ растворовъ вырастаютъ однородные (прозрачные), но несимметричные на видъ кристаллы. Сказанное относится къ кристалламъ, растущимъ во вращающемся кристаллизаторѣ²⁾. Вліяніе пересыщенія на осуществленіе свойственной кристаллу даннаго вещества симметріи объясняется дѣйствіемъ концентраціонныхъ потоковъ, поднимающихся съ кристалла во время его роста. Неоднородность быстро выросшаго кристалла намъ будетъ понятна, если принять во вниманіе очень вѣроятную неоднородность концентраціи охватывающаго кристаллъ потока. Виѣшняя асимметрія кристалловъ, растущихъ при маломъ пересыщеніи, объясняется тѣмъ, что всякая, хотя бы и очень маленькая виѣшняя несимметричность зародыша, уклоняетъ слабый концентраціонный потокъ, а это отклоненіе, въ свою очередь, увеличиваетъ уже существующую асимметрію. Наоборотъ, при большихъ пересыщеніяхъ, когда потоки очень сильны, маленькія уклоненія отъ виѣшней симметріи не скажутся на потокахъ, и кристаллъ, будучи неоднороднымъ, вырастетъ виѣшне-симметричнымъ.

Выше мы сказали, что виѣшняя симметрія выражается въ равенствѣ граней, принадлежащихъ одной простой формѣ. Это опредѣленіе требуетъ поправки, если дѣло идетъ о кристаллахъ, свободно растущихъ на днѣ кри-

1) Г. Вульфъ. О предѣлахъ точности законовъ геометрической кристаллографіи. Извѣстія Варшав. Унив. 1903.

2) G. Wulff. Neue Form des rotierenden Krystallisations-apparates. Z. f. Kryst. L. 17. 1911.

сталлизатора. Въ этомъ случаѣ намъ нужно складывать симметрію кристалла съ симметріей поля силы тяжести, въ результатѣ чего грани каждой простой формы распадутся на группы, и виѣшняя симметрія скажется въ равенствѣ граней, принадлежащихъ одной и той же группѣ одной простой формы. Пусть у насъ имѣется кристаллъ, представляющій изъ себя комбинацію куба, октаэдра и ромбическаго додекаэдра, выросшій на грани октаэдра. Мы должны различать въ немъ слѣдующія группы граней: 1) верхнюю грань октаэдра $(111)_1$, 2) нижнюю грань октаэдра $(111)_2$, 3) три грани октаэдра, составляющія тупой уголъ съ дномъ кристаллизатора $(111)_3$, 4) три грани октаэдра подъ острымъ угломъ ко дну кристаллизатора $(111)_4$, 5) три грани куба подъ тупымъ угломъ ко дну $(100)_1$, 6) три грани куба подъ острымъ угломъ ко дну $(100)_2$, 7) шесть граней ромбическаго додекаэдра перпендикулярныхъ ко дну $(110)_1$, 8) три грани ромбическаго додекаэдра подъ тупымъ угломъ ко дну $(110)_2$, 9) три грани ромбическаго додекаэдра подъ острымъ угломъ ко дну $(110)_3$. Выращивая кристаллы квасцовъ на грани октаэдра, мы, слѣдовательно, съ точки зрѣнія виѣшняго вида (виѣшней симметріи) должны различать не три простыхъ формы, а девять. Далѣе мы будемъ называть такимъ образомъ специализированныя простыя формы группами граней. Изъ вышнеложеннаго становится яснымъ, почему при изученіи вліянія пересыщенія на виѣшний видъ необходимо растить кристаллы въ каждой серіи опытовъ на опредѣленныхъ граняхъ.

Когда мы говоримъ о виѣшнемъ видѣ кристалла, то разумѣемъ число и характеръ его граней, ихъ линейныя размѣры и величину ихъ площадей. Разберемъ по очереди эти свойства сначала на кристаллахъ, выросших изъ воднаго раствора, а затѣмъ на кристаллахъ изъ солянокислаго раствора.

Кристаллы изъ воднаго раствора, выросшіе на грани октаэдра.

Число граней. Для выясненія зависимости числа граней кристалла отъ степени пересыщенія раствора, мы поступали слѣдующимъ образомъ. На выращенныхъ при различныхъ пересыщеніяхъ кристаллахъ подсчитывалось число группъ, и затѣмъ складывались вмѣстѣ теоретическія числа граней каждой группы. Полученная сумма иногда не сходилась съ истиннымъ числомъ граней. Такой подсчетъ мы считаемъ, однако, болѣе правильнымъ на томъ основаніи, что при немъ входятъ въ общее число также и «случайно» не появившіяся грани. Результатъ подсчета сведенъ въ таблицѣ I.

Т а б л и ц а I.

Наименованіе	№ 1.	№ 2.	№ 3.	№ 4.	№ 5.	№№ кристалловъ.
группы.	5,1	4,1	2,7	2,0	1,2	Пересыщеніе.
(111) ₁	1	1	1	1	1	Число граней каждой группы.
(111) ₂	1	1	1	1	1	
(111) ₃	3	3	3	3	3	
(111) ₄	3	3	3	3	3	
(100) ₁	3	3	3	3	3	
(100) ₂	—	—	3	3	3	
(110) ₁	—	—	—	6	6	
(110) ₂	—	3	3	3	3	
(110) ₃	—	—	—	—	3	
	11	14	17	23	26	Сумма граней.

Изъ таблицы видно, что *съ уменьшеніемъ пересыщенія число граней возрастаетъ*. Кристаллъ изъ неполной комбинаціи куба съ октаэдромъ переходитъ въ полную комбинацію куба, октаэдра и ромбическаго додекаэдра. Интересно сопоставить этотъ результатъ съ работой Андреева¹⁾. Если бы скорости роста отдѣльныхъ граней подчинялись закону Нернста,

$$V = K \cdot C$$

(V — скорость роста, C — пересыщеніе, K — константа), и если K для всѣхъ граней было бы одно и то же, какъ то утверждаетъ Андреевъ, а растворимость и, слѣдовательно, пересыщеніе C — различно, то при большихъ пересыщеніяхъ отношеніе скоростей двухъ любыхъ граней,

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{K \cdot C_1}{K \cdot C_2},$$

стремилось бы къ единицѣ, т. е. различныя грани получили бы равное право появиться. Словомъ, при большихъ пересыщеніяхъ мы получили бы кристаллы съ большимъ числомъ граней, а при малыхъ — съ меньшимъ. Итакъ, изъ положеній Андреева мы пришли къ результатамъ противорѣчающимъ опыту.

Линейные размеры граней. Пусть у насъ имѣется сѣченіе кристалла квасцовъ (рис. 1), выросшаго на грани октаэдра, проходящее черезъ на-

1) Ив. Андреевъ. Скорость роста и растворенія кристалловъ. Ж. Р. Ф. О. 40. I. 397. 1908.

чальную точку роста O и перпендикулярное къ гранямъ $(111)_1, (111)_2, (111)_3, (100)_1, (100)_2, (110)_2, (110)_3$. Измѣривъ ширину каждой грани по этому сѣченію, а также и разстояніе OA (на кристаллахъ всегда видна начальная точка роста), мы имѣемъ всѣ данныя, чтобы построить по нимъ весь многогранникъ и измѣрить скорости роста каждой грани, т. е. удаленія ихъ отъ начальной точки роста за опредѣленный промежутокъ времени. Но

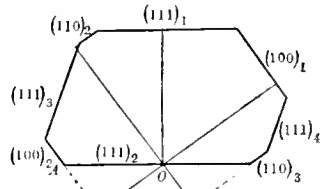


Рис. 1.

въ кристаллахъ мы имѣемъ не одно, а три такихъ сѣченія, и всѣ они нѣсколько отличаются другъ отъ друга; поэтому при измѣреніи приходится брать среднее значеніе для ширины каждой грани. Какъ уже сказано, въ каждомъ опытѣ у насъ росло по три кристалла; всѣ они отличались, конечно, другъ отъ друга по вѣсу, и результаты измѣренія ихъ поэтому не могли быть сравнимы между собой. Необходимо было перечислить всѣ вели-

чины въ предположеніи, что всѣ кристаллы, оставаясь себѣ подобными, уменьшились или увеличились до одного и того же объема или до одного вѣса. Какъ это сдѣлать, будетъ понятно изъ слѣдующаго разсужденія. Пусть $ABC \dots$ (рис. 2) есть сѣченіе кристалла, перпендикулярное къ гранямъ AB, BC, \dots , и пусть вѣсъ кристалла будетъ g

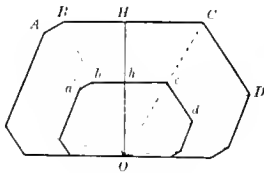


Рис. 2.

граммовъ; положимъ еще, что для кристалла въ одинъ граммъ такое же сѣченіе будетъ $abc \dots$. Изъ элементарной геометріи извѣстно, что объемы (вѣса) двухъ подобныхъ многогранниковъ относятся, какъ кубы разстояній граней до центра подобія, поэтому

$$\frac{g}{1} = \frac{(OH)^3}{(oh)^3} = \frac{(AB)^3}{(ab)^3} = \frac{(BC)^3}{(bc)^3} = \dots \dots \dots,$$

откуда

$$ab = \sqrt[3]{\frac{AB}{g}}; \quad bc = \sqrt[3]{\frac{BC}{g}}; \quad \dots$$

Итакъ, для того, чтобы получить ширину грани (или какіе либо линейные размѣры) для кристалла въ одинъ граммъ, нужно раздѣлить данную ширину на кубическій корень изъ вѣса кристалла. Пользуясь этимъ способомъ, были вычислены среднія значенія ширины и разстояній отъ начальной точки роста соответственныхъ граней для каждаго изъ трехъ кристалловъ опыта. Такимъ образомъ, каждое число явилось результатомъ девяти измѣреній. Грани $(110)_1$, появляющіяся при слабыхъ пересыщеніяхъ, не подвер-

гались измѣренію. Слѣдующія таблицы II и III заключаютъ въ себѣ полученныя вышеописаннымъ способомъ ширины различныхъ граней и разстоянія ихъ отъ центра роста.

Т а б л и ц а II.

Наименованіе группъ.	№ 1.	№ 2.	№ 3.	№ 4.	№ 5.	№№ кристалловъ.
	5,1	4,1	2,7	2,0	1,2	Пересыщеніе.
(111) ₁	8,8	7,3	6,3	7,9	6,9	Ширина граней въ миллиметрахъ.
(111) ₂	13,6	12,8	11,6	11,5	10,6	
(111) ₃	6,5	3,5	4,5	4,9	4,9	
(111) ₄	1,3	3,0	2,5	2,8	1,9	
(100) ₁	4,8	3,3	4,6	3,8	4,9	
(100) ₂	—	—	0,5	0,3	1,1	
(110) ₂	—	4,3	2,7	1,2	1,0	
(110) ₃	—	—	—	—	0,5	

Т а б л и ц а III.

Наименованіе группъ.	№ 1.	№ 2.	№ 3.	№ 4.	№ 5.	№№ кристалловъ.
	5,1	4,1	2,7	2,0	1,2	Пересыщеніе.
(111) ₁	5,2	5,4	6,2	5,7	6,0	Разстояніе граней отъ начальной точки роста.
(111) ₃	7,4	6,8	6,0	6,0	6,2	
(111) ₄	5,4	5,3	5,3	5,2	5,1	
(100) ₁	5,6	7,1	6,6	6,8	6,2	
(110) ₂	—	—	4,8	4,8	4,4	
(110) ₂	—	6,0	6,6	6,7	7,2	
(110) ₃	—	—	—	—	2,9	

Таблица II даетъ возможность очень просто начертить параллельныя проекціи кристалловъ. Такія проекціи, представленныя на рисункахъ 3—7, наилучшимъ образомъ доказываютъ положеніе, выставленное нами въ началѣ этой статьи. Мы, дѣйствительно, видимъ, что каждому пересыщенію свойственна своя форма, отличающаяся отъ другихъ числомъ граней, ихъ величиной и формой. Вглядываясь въ проекціи, мы замѣчаемъ, что по мѣрѣ уменьшенія пересыщенія кристаллъ все болѣе и болѣе принимаетъ округлую форму. Таблица III центральныхъ разстояній можетъ въ то же время служить таблицей относительныхъ скоростей роста граней, такъ какъ удаленіе грани (111)₃ отъ центра остается почти постоянной величиной. Изъ этой

таблицы мы видимъ, что не существуетъ простаго закона измѣненія скоростей роста съ измѣненіемъ пересыщенія.

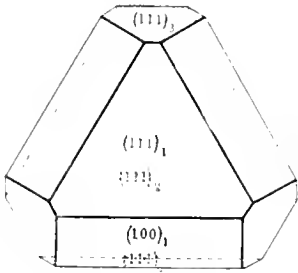


Рис. 3.

№ 1. Пересыщеніе = 5,1.

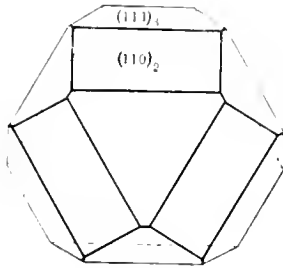


Рис. 4.

№ 2. Пересыщеніе = 4,1.

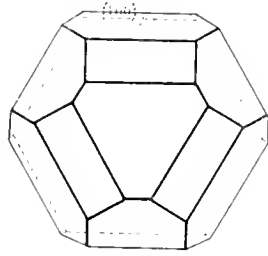


Рис. 5.

№ 3. Пересыщеніе = 2,7.

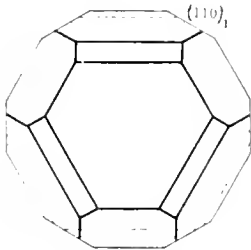


Рис. 6.

№ 4. Пересыщеніе = 2,0.

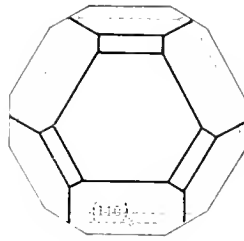


Рис. 7.

№ 5. Пересыщеніе = 1,2.

Поверхность кристалловъ. Мы сказали, что кристаллы съ уменьшеніемъ пересыщенія округляются; это значитъ, что кристалль въсомъ въ одинъ граммъ, выросшій при наименьшемъ пересыщеніи, имѣетъ и наименьшую поверхность. Намъ пришло въ голову подтвердить эту мысль числами; для этого мы измѣрили поверхность каждой грани каждаго кристалла, перечислили полученные числа дѣленіемъ каждаго числа на вѣсъ кристалла въ степени $\frac{2}{3}$, относя ихъ такимъ образомъ къ кристаллу въ одинъ граммъ. Изъ полученныхъ чиселъ выводились среднія значенія по тому же способу, какъ выше дѣлалось для опредѣленія средней ширины граней. Далѣе, сложениемъ площадей отдѣльныхъ граней мы находимъ общую поверхность кристалла въ одинъ граммъ. Измѣреніе площадей граней происходило такъ. На листъ прозрачной желатины дѣлались отпечатки граней, что достигалось простымъ прижиманіемъ грани, намазанной чернилами, къ листу желатины. Полученные отпечатки проектировались на листъ бумаги помощью проекціоннаго фонаря; проекціи по контуру обводились карандашомъ, вырѣзались ножницами и взвѣшивались на вѣсахъ. Зная вѣсъ спроектирован-

паго квадратнаго сантиметра, мы вычисляли истинную площадь граней. Въ таблицѣ IV сведены результаты измѣренія полной поверхности кристалловъ вѣсомъ въ одинъ граммъ, выросшихъ при различныхъ пересыщеніяхъ.

Т а б л и ц а IV.

№№ кристалловъ.	Пересыщеніе.	Полная поверхность въ см ² .
№ 1	5,1	—
№ 2	4,1	7,5
№ 3	2,7	7,2
№ 4	2,0	7,0
№ 5	1,2	7,1

Кристаллъ № 1 не могъ быть измѣренъ, такъ какъ его шероховатыя грани не давали рѣзкихъ отпечатковъ на желатины. Изъ таблицы IV мы видимъ, что тенденція къ уменьшенію поверхности при уменьшеніи пересыщенія, дѣйствительно, есть.

Кристаллы изъ воднаго раствора, выросшіе на грани куба.

Всѣ вышензложенные опыты мы хотѣли повторить, заставляя кристаллы расти на грани куба. Однако вскорѣ оказалось, что эта задача нѣсколько сложнѣе предыдущей и вотъ по какимъ двумъ причинамъ. Во-пер-

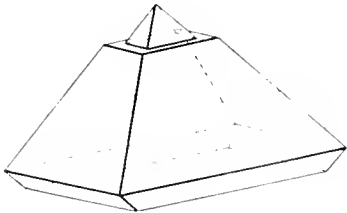


Рис. 8.

выхъ, трехъ кристалловъ было недостаточно для каждаго опыта, такъ какъ кристаллы, выросшіе на грани куба, способны сильнѣе варьировать въ формѣ, вырастая въ однихъ и тѣхъ же условіяхъ пересыщенія. Во-вторыхъ, при пересыщеніи, равномъ, приблизительно, четыремъ, получаютъ кристаллы въ родѣ изображеннаго на рисункѣ 8. Такіе

кристаллы нельзя измѣрять прежнимъ способомъ, такъ какъ неизвѣстно, что считать въ этомъ случаѣ за верхнюю грань куба. Несмотря на приведенныя затрудненія, все же приблизительно можно уловить ходъ измѣненія формы

кристалловъ съ измѣненіемъ пересыщенія. На рис. 9—12 пересыщеніе па-
даеъ отъ номера 9 къ номеру 12; мы видимъ, что здѣсь также съ умень-

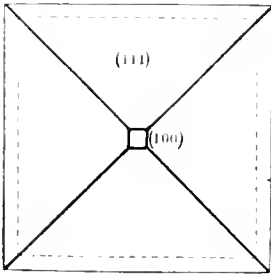


Рис. 9.

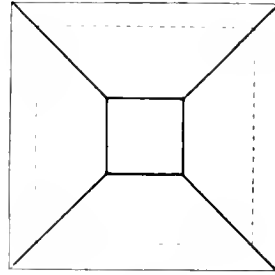


Рис. 10.

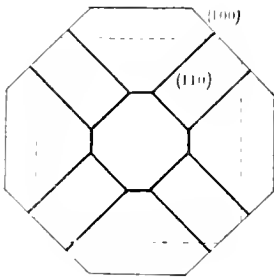


Рис. 11.

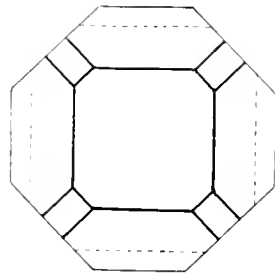


Рис. 12.

шеніемъ пересыщенія число граней увеличивается; вмѣстѣ съ тѣмъ кри-
сталлъ, увеличивая верхнюю грань куба, округляется.

Кристаллы изъ солянокислаго раствора. выросшіе на грани октаэдра.

Въ качествѣ растворителя для квасцовъ была взята соляная кислота съ наибольшимъ (9,3%) содержаніемъ хлористаго водорода, при которомъ еще не появляются грани пентагональнаго додекаэдра¹⁾. Здѣсь, какъ и въ двухъ предыдущихъ случаяхъ, каждому пересыщенію соотвѣтствуетъ своя форма кристалловъ, однако эта форма отличается отъ таковой въ предыду-
щихъ опытахъ. Слѣдующія двѣ таблицы, V и VI, лучше всего пояснятъ, въ чемъ состоитъ это отличіе.

1) С. А. Вейбергъ. Дневникъ XII съѣзда ест. и врачей въ Москвѣ 1910 г. № 5. 172.

Т а б л и ц а V.

Наименованіе группъ.	№ 1.	№ 2.	№ 3.	№ 4.	№ 5.	№№ кристалловъ.
	5,4	4,0	2,7	1,9	1,3	Пересыщеніе.
(111) ₁	1	1	1	1	1	Число граней каждой группы.
(111) ₂	1	1	1	1	1	
(111) ₃	3	3	3	3	3	
(111) ₄	3	3	3	3	3	
(100) ₁	3	3	3	3	3	
(100) ₂	3	3	3	3	3	
(110) ₂	—	3	3	3	3	
	14	17	17	17	17	Сумма граней.

Т а б л и ц а VI.

Наименованіе группъ.	№ 1.	№ 2.	№ 3.	№ 4.	№ 5.	№№ кристалловъ.
	5,2	4,0	2,7	1,9	1,3	Пересыщеніе.
(111) ₁	7,0	7,9	9,1	8,5	8,1	Ширина граней въ милліметрахъ.
(111) ₂	13,0	11,9	11,2	10,4	10,3	
(111) ₃	7,1	4,7	4,3	4,4	4,3	
(111) ₄	1,1	2,4	3,0	3,8	3,2	
(100) ₁	6,7	5,8	3,5	3,1	3,7	
(100) ₂	0,2	0,7	1,9	1,7	2,0	
(110) ₂	—	0,2	0,4	1,2	1,1	

Изъ таблицы V мы видимъ, что увеличеніе числа граней происходитъ лишь при переходѣ отъ № 1 къ № 2; при дальнѣйшемъ уменьшеніи пересыщенія число граней сохраняется. Но это постоянство числа граней не мѣшаетъ формѣ кристалла замѣтно измѣняться при измѣненіи пересыщенія. Таблица VI показываетъ, какъ въ большинствѣ случаевъ плавно измѣняется ширина граней съ измѣненіемъ пересыщенія. Пользуясь этой таблицей, мы начертали параллельныя проекціи кристалловъ (рис. 13—17). Разсмотрѣніе рисунковъ наводитъ насъ на два вопроса, разрѣшеніе которыхъ можетъ быть полезнымъ для химической кристаллографіи: 1) Если форма кристалловъ зависитъ отъ положенія кристалловъ во время роста, отъ степени пересыщенія раствора и отъ примѣсей, то какъ изучитъ вліяніе послѣднихъ? 2) Какую форму кристалла нужно имѣть въ виду при морфотропическихъ изслѣдованіяхъ?

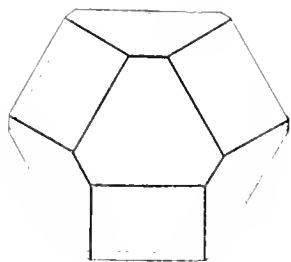


Рис. 13.

№ 1. Пересыщение = 5,2.

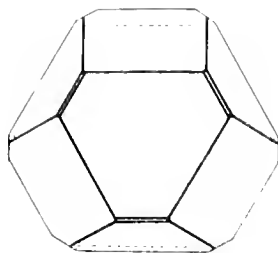


Рис. 14.

№ 2. Пересыщение = 4,0.

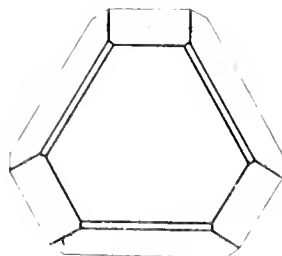


Рис. 15.

№ 3. Пересыщение = 2,7.

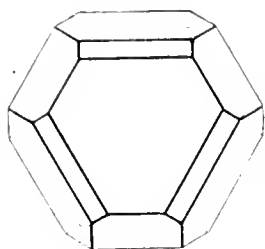


Рис. 16.

№ 4. Пересыщение = 1,9.

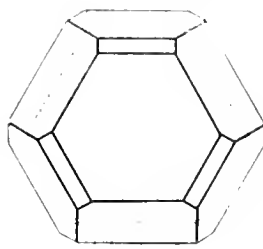


Рис. 17.

№ 5. Пересыщение = 1,3.

Форма кристалла, находящегося въ равновѣсїи съ растворомъ.

Мы не сдѣлаемъ открытія, если скажемъ, что наиболѣе характерной формой кристалла данного вещества нужно считать ту, которая находится въ равновѣсїи съ растворомъ. Но получить кристаллъ такой формы нельзя, потому что для этого нужно, чтобы онъ росъ безконечно медленно; предсказать же ее, въ принципѣ, возможно и, между прочимъ, на основаніи опытовъ, аналогичныхъ нашимъ. Въ самомъ дѣлѣ, таблицы II и VI позволяютъ построить для каждой грани кривыя ихъ измѣненія съ измѣненіемъ пересыщенія; продолжая эти кривыя до пересѣченія съ осью ординатъ (на ординатахъ откладываются ширины граней, на абсциссахъ — пересыщеніе), мы по ея отрезкамъ можемъ построить некую модель кристалла, находящегося въ равновѣсїи съ насыщеннымъ растворомъ. Если мы продѣлаемъ это для кристалловъ квасцовъ, то придемъ къ заключенію, что предѣльная форма ихъ въ томъ случаѣ, если они растутъ изъ воднаго раствора, состоитъ изъ формъ $\{111\}$, $\{100\}$ и $\{110\}$; предѣльная форма кристалловъ изъ солянокислаго раствора состоитъ изъ тѣхъ же формъ, но иного относительнаго размѣра. Здѣсь слѣдуетъ упомянуть, что предѣльная форма по теоріи Кюри должна имѣть минимальную поверхностную энергію. Съ грубымъ подтвер-

ждеіемъ этой теоріи мы встрѣчались выше (у насъ дѣло идетъ не о поверхностной энергіи, а о поверхности).

Вліяніе примѣсей къ раствору на внѣшнюю форму кристалловъ.

Изъ предыдущаго совершенно ясно видно, что для изученія вліянія примѣсей къ раствору на форму выпадающихъ кристалловъ необходимо ставить опыты въ равныхъ условіяхъ пересыщенія и положенія кристалловъ на днѣ кристаллизатора. Пользуясь тѣмъ, что въ таблицахъ II и VI соответственные по номеру опыты велись приблизительно въ равныхъ условіяхъ пересыщенія, мы можемъ прослѣдить вліяніе примѣсей соляной кислоты на форму квасцовъ. Сравнивая, напримѣръ, между собою пятыя номера опытовъ, мы видимъ, что присутствіе соляной кислоты сказывается въ отсутствіи граней $(110)_1$ и $(110)_3$. Въ опытахъ съ воднымъ растворомъ грань $(110)_3$ уменьшается отъ второго номера къ пятому; въ опытахъ же съ соляной кислотой дѣло идетъ наоборотъ. Мы не будемъ перечислять всѣхъ деталей вліянія соляной кислоты, такъ какъ все это хорошо видно изъ рисунковъ.

Настоящая работа была выполнена въ кристаллографической лабораторіи проф. Ю. В. Вульфа, въ университетѣ имени Шапьявскаго. Считаю долгомъ принести Юрію Викторовичу глубокую благодарность за тотъ интересъ, съ которымъ онъ всегда относился къ этой работѣ, и за тѣ бесѣды, которыя вдохновляли меня во все время работы.

Москва. Май 1913.



Оглавление. — Sommaire.

	СТР.		РАС.
Извлечения из протоколов заседаний Академии	791	*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie	791
В. В. Заленский. Отчет о командировке за границу	809	*V. V. Salenskij. Rapport sur une mission à l'étranger	809
Статьи:		Mémoires:	
А. И. Ивановь. Документы из города Хара-хото. I. Китайское частное письмо XIV века	811	*A. I. Ivanov. Documents sur l'histoire de Khara-Khoto. I. Lettre chinoise du XIV siècle.	811
А. Шубниковь. Влияние степени пересыщения раствора на внешний вид выпадающих из него кристаллов квасцовъ	817	*A. Subnikov. Sur l'influence du grade de sursaturation d'une solution sur la forme des cristaux d'alun qui s'en déposent.	817

Заглавие, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.
 Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ,
 Октябрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь Академикъ С. Ольденбургъ.

Типографія Императорской Академіи Наукъ. (Вас. Остр., 9-я л., № 12).

4505
1913.

№ 15.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМИИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

1 НОЯБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

1 NOVEMBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для издания „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI серия)— „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое июня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятомъ Конференціею форматѣ, въ количествѣ 1000 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академика, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго номера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ въ С.-Петербургъ лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимаетъ на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступленія, въ соответствующихъ номерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти оттисковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать оттиски сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ оттисковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ оттисковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ рассылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно ствительнымъ членамъ Академіи, членамъ-корреспондентамъ и лицамъ по списку, утвержденному и доvoli: Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у комиссіонеровъ Академіи, цѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

Краткій отчетъ о поѣздкѣ въ Брюссель и участіи
въ трудахъ сѣзда „Международнаго Союза
Химическихъ Обществъ“.

П. П. Вальдена.

(Доложено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября 1913 г.).

Осенью текущаго года, отъ 19-го по 24-ое сентября (по пов. стілю), состоялся въ *Брюссель* четвертый сѣздъ Международнаго Союза Химическихъ обществъ, «Association internationale des Sociétés Chimiques», на которомъ я, въ качествѣ одного изъ делегатовъ Русскаго Физико-Химическаго Общества, имѣлъ честь присутствовать. Президентомъ этого IV-го сѣзда состоялъ Sir William Ramsay, вице-президентомъ Prof. Percy F. Frankland, а секретаремъ Prof. Arthur W. Crossley. Мѣстомъ сѣзда первоначально былъ избранъ Лондонъ, по мѣстонахожденію созывающаго этотъ сѣздъ Лондонскаго Chemical Society. Но особыя обстоятельства обусловили перенесеніе срока сѣзда на 19-го сентября с. г. и выборъ мѣста въ Брюссель.

Составъ членовъ и *задачи сѣздовъ* этого Союза отличаются отъ большинства подобныхъ международныхъ сѣздовъ; поэтому я позволю себѣ остановиться на Уставѣ. Уставъ (Statuts) впервые былъ выработанъ въ Парижѣ (1910) и подлежалъ переработкѣ въ Брюссель (1913); подлинный его текстъ составленъ на французскомъ языкѣ.

Art. II. Le but de l'Association Internationale des Sociétés Chimiques est de former un lien entre les Sociétés chimiques du monde, pour s'occuper des questions ayant un intérêt général et international pour la Chimie».

Art. X. Les moyens d'action de l'Association consistent:

En nomination de Commissions chargées d'étudier les questions qui leur seront soumises par le Conseil;

En Conférences ou Congrès, ou

En publication dans les Journaux des sociétés affiliées ou en tout autre mode de publication qu'il conviendra au Conseil de choisir.

Art. IV. L'Association est dirigée par un Conseil formé d'un certain nombre de membres. Chaque pays ne peut être représenté dans le Conseil que par une seule société chimique, qui désignera trois représentants.

Согласно опредѣленіямъ Устава дѣйствительный составъ Союза, а равно составъ Совѣта (Conseil) къ 19-ому сентябрю 1913 г. былъ слѣдующій.

Въ Союзъ вошли съ правомъ назначенія 3 членовъ въ Совѣтъ:

1) 14 крупныхъ химическихъ обществъ изъ 14 государствъ,
2) общее число членовъ-химиковъ, представленныхъ этими 14 обществами, было около 20000 (двадцать тысячъ),

3) дѣйствительное число членовъ *Совѣта* = $3 \times 14 = 42$ химика. Слѣдовательно, рабочій центръ Союза, охватывающаго химиковъ четырнадцати государствъ Европы, Азии и Америки, не отличается тяжестью своихъ массъ.

На съѣздѣ въ *Брюссель* число членовъ Совѣта было меньше нормальной цифры, всего 30 представителей, такъ какъ делегаты Сѣв. Америки, Японіи, Австріи и Норвегіи были лишены возможности прибыть заблаговременно въ Брюссель.

Переходя къ задачамъ нынѣшняго съѣзда и предметамъ его обсуждения и рѣшеній, укажу, что предварительная программа съѣзда содержала всего 19 вопросовъ. Среди нихъ имѣютъ болѣе общій научный интерес:

Присоединеніе Международной Комиссіи Атомныхъ Вѣсовъ къ Союзу.

Отчетъ профессора Гуисе о сокращеніи названій научныхъ журналовъ.

Отчетъ Комиссiи, разсматривающей вопросъ о затрудненiяхъ, возникающихъ въ научной литературѣ вслѣдствiе множества языковъ, и вопросъ объ искусственномъ всемирномъ языкѣ.

Вопросъ о введенiи единого для всѣхъ научныхъ изданiй мира формата (Weltformat).

Вопросъ о выраженiяхъ (международныхъ) для вѣса и массы.

Установленiе болѣе близкой связи между «Tables Annuelles des Constantes physiques et Données numériques de Chimie, Physique et Technologie» и Союзомъ.

Отчеты национальныхъ комитетовъ по номенклатурѣ неорганическихъ соединенiй.

Отчеты тѣхъ же Комитетовъ по номенклатурѣ органическихъ соединенiй.

Отчетъ Международной Комиссiи по объединенiю физико-химическихъ знаковъ (Unification of Physico-Chemical Symbols).

Кромѣ того, предстоялъ еще выборъ мѣста и президiума слѣдующаго съѣзда; единогласно было постановлено собраться въ 1914 г. въ Парижѣ, а президентомъ былъ избранъ А. Haller. Экстреннымъ предметомъ совѣщанiя явилось сдѣланное (черезъ членовъ А. Haller'a, W. Ostwald'a и Sir Will. Ramsay'я) отъ имени Ernest Solvay'я въ Брюсселѣ заявленiе, что имъ предоставляется *въ распоряженiе Ассоциации* капиталъ *въ одинъ миллионъ франковъ*; пѣть этой суммы четверть миллиона можетъ быть израсходована Союзомъ на цѣли, которыя опредѣляются лишь самимъ Союзомъ, а три четверти миллиона должны быть употреблены, по указанiю жертвователя, на основанiе *Международнаго Химическаго Института* (Institut International de Chimie Solvay, à Bruxelles), находящагося въ вѣдѣнiи Союза. Столь необыкновенное предложенiе Solvay'я заставило Совѣтъ Союза собраться именно въ Брюсселѣ, чтобы принять щедрый даръ и вступить въ непосредственныя сношенiя съ Solvay'емъ по поводу организацiи новаго Института. Союзъ уполномочилъ трехъ членовъ (Sir Will. Ramsay, A. Haller и W. Ostwald) выработать до слѣдующаго съѣзда въ Парижѣ подробныя положенiя о примѣненiи этихъ крупныхъ суммъ на развитiе химiи. Такъ какъ 19-го сентября с. г. исполнилось 50-лѣтiе открытiя (въ 1863 г.) E. Sol-

нау'емъ особаго *способа добыванія соды*, способа, нынѣ завоевавшего себѣ весь земной шаръ и превратившаго юнаго самоучку въ мультимилліонера, члены Съѣзда лично выразили юбиляру (на давномъ имъ раутѣ) свою благодарность; — это имѣло еще другую причину, а именно: съѣздъ имѣлъ въ своемъ распоряженіи весь «Institut Solvay de Physiologie», въ Parc Léopold, гдѣ происходили всѣ засѣданія Съѣзда.

Отчетъ о заграничной командировкѣ лѣтомъ 1913 года.

Князя Б. Б. Голицына.

(Должено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября 1913 г.).

Цѣлью настоящей моей командировки за границу было ближайшее ознакомленіе съ нѣкоторыми специальными научными учрежденіями, а также участіе въ сѣздѣ Международнаго Союза для изслѣдованія солнца въ Вонн'ѣ, въ сѣздѣ *Astronomische Gesellschaft* въ Гамбургѣ и въ совѣщаніи Комитета Международной Сейсмологической Ассоціаціи въ Страсбургѣ.

Вечеромъ 11-го іюля я выѣхалъ изъ Петербурга и 13-го іюля утромъ пріѣхалъ во Франкфуртъ на Майнѣ. Не теряя времени, я въ то-же утро отправился съ профессорами *Hartmann*, *Linke* и другими лицами на автомобиляхъ за городъ для осмотра вновь учрежденной на частныя средства геофизической обсерваторіи на одной изъ вершинъ «*Der Kleine Feldberg*» горной цѣпи *Taunus*. Эта обсерваторія, находящаяся примѣрно въ разстояніи 20 километровъ отъ Франкфурта, только недавно была окончательно отстроена и оборудована самыми современными приборами; во время моего посѣщенія она уже частью функционировала, хотя официальное открытіе обсерваторіи воспослѣдовало мѣсяцемъ позднеѣ.

На обсерваторіи въ *Feldberg*'ѣ, кромѣ обычныхъ метеорологическихъ наблюденій, причѣмъ термометрическія наблюденія ведутся не только въ англійской будкѣ внизу, но и въ другой такой-же будкѣ, установленной на вершинѣ очень высокой деревянной башни, въ которой установленъ самопишущій электрическій термометръ системы *Hartmann und Braun*, регистрирующая часть котораго установлена внизу въ помѣщеніи главнаго зданія Обсерваторіи, въ задачи Обсерваторіи включены нѣкоторыя специальные изслѣдованія, какъ-то надъ электрическимъ состояніемъ, ионизаціей и проводимостью воздуха, причѣмъ въ настоящее время разрабатываются два метода для производства электрометрическихъ изслѣдованій на разныхъ высотахъ. Теперь же непрерывно работаютъ два электрометра — одинъ съ механической, а другой съ фотографической регистраціей.

Другая задача Обсерваторіи заключается въ подробномъ изслѣдованіи верхнихъ слоевъ атмосферы при помощи змѣевъ и привязныхъ шаровъ, для каковой цѣли кругомъ участка Обсерваторіи на вершинѣ горы прокладываются рельсы, по которымъ будетъ бѣгать небольшой моторъ. При этомъ Обсерваторія включила въ программу своихъ будущихъ работъ одно спеціальное изслѣдованіе, имѣющее громадное практическое значеніе для цѣлей авіаціи, а именно подробное изслѣдованіе, при помощи особыхъ высоко-чувствительныхъ приборовъ, внутренней структуры порывовъ вѣтра, а именно подробное изученіе колебаній въ давленіи воздуха, вызываемыхъ порывами вѣтра.

При Обсерваторіи имѣется также очень хорошая надземная сейсмическая станція, внутри которой устроена особая камера, гдѣ установлены сейсмографы. Изъ корридора, окружающаго эту камеру, можно черезъ особыя окна видѣть приборы, не входя въ самое помѣщеніе внутренней камеры. Несмотря на существованіе оконъ, суточные колебанія температуры въ камерѣ не превышаютъ $0,2^{\circ} \text{C}$. и само помѣщеніе отличается большой сухостью, причемъ все очень цѣлесообразно и удобно устроено.

На этой сейсмической станціи установлены сейчасъ два аперіодическихъ горизонтальныхъ маятника моей системы, причемъ регистрирующая часть съ обоими гальванометрами вынесена въ особое помѣщеніе, находящееся рядомъ. Кроме того тамъ установлены два горизонтальныхъ маятника системы Mainka съ періодомъ около 12 сек. и коэффициентомъ затуханія около 4 и вертикальный сейсмографъ Wiechert'a. Отъ установки астатическаго маятника Wiechert'a, столь распространеннаго въ Германіи, проф. Linke, въ общемъ вѣдѣніи котораго находится Обсерваторія на Feldberg'ѣ, отказался, такъ какъ онъ считаетъ болѣе правильнымъ и цѣлесообразнымъ регистрировать каждую отдѣльную составляющую горизонтальнаго движенія почвы при помощи особаго прибора.

Произведенныя на Feldberg'ѣ сейсмическія наблюденія указываютъ на то, что тамъ микросейсмическія колебанія I-го и II-го рода очень малы, причемъ, по предварительнымъ изслѣдованіямъ завѣдующаго обсерваторіей Dr. Moench, обнаруживается нѣкоторая связь между микросейсмическими колебаніями I-го рода и промерзаніемъ почвы.

Въ заключеніе отмѣчу, что на этой обсерваторіи установленъ рядъ новыхъ электрическихъ, почвенныхъ термометровъ системы Hartmann und Waup для опредѣленія температуры на разныхъ глубинахъ, которые по-видимому очень удобны (регистрація въ комнатѣ на одномъ барабанѣ); работаютъ они вполнѣ исправно.

По возвращеніи въ Frankfurt я осматривалъ вмѣстѣ съ проф. политех-

ипкума въ Darmstadt'ѣ Zeissig'омъ, приѣхавшимъ ко мнѣ изъ Jugenheim'a для обсужденія ряда вопросовъ, касающихся сейсмическихъ наблюдений, физическій институтъ, принадлежащій Франкфуртскому физическому обществу (Physikalischer Verein), старинному научному обществу, существующему съ 1824 года, входящему въ составъ извѣстнаго Senckenbergische Gesellschaft. Въ этомъ институтѣ я видѣлъ нѣкоторые очень интересные приборы, специально сконструированные для изслѣдованія измѣненія давления при порывахъ вѣтра. Въ этомъ отношеніи особеннаго вниманія заслуживаетъ приборъ, построенный по указаніямъ Dr. Sedding'a, основанный на принципѣ измѣненія температуры определенной массы воздуха, вызваннаго адиабатическимъ расширеніемъ или сжатіемъ. Для этой цѣли служитъ особый, высокочувствительный болометръ, дающій тысячныя доли градуса Цельзія, при чемъ для этихъ измѣреній утилизируется принципъ чернаго тѣла. Я самъ имѣлъ случай лично убѣдиться изъ одного произведеннаго въ моемъ присутствіи опыта, какой громадной чувствительностью обладаетъ этотъ приборъ.

Очень интересны и разныя другія очень остроумныя приспособленія, предложенныя Dr. Sedding'омъ для разныхъ другихъ наблюдений.

Заслуживаетъ также вниманія новыя теодолиты системы Hartmann und Braun для наблюдений надъ шарами-визитами, въ которомъ вертикальный и горизонтальный круги замѣнены маленькими цферблатами, стрѣлки которыхъ, при измѣненіи высоты и азимута, могутъ дѣлать большое число оборотовъ, чѣмъ достигается увеличеніе точности отсчетовъ.

Вечеромъ я присутствовалъ на засѣданіи Physikalischer Verein, на которомъ проф. Linke читалъ докладъ объ устройствѣ и научныхъ задачахъ новой обсерваторіи на Feldberg'ѣ. До начала засѣданія присутствующіе приѣхтвовали меня съ избраніемъ въ почетные члены Общества, причемъ проф. Hartmann отъ имени Совѣта Общества передалъ мнѣ соотвѣтствующій дипломъ.

Въ тотъ-же вечеръ я выѣхалъ съ проф. Zeissig'омъ въ Jugenheim.

Слѣдующее утро я посвятилъ осмотру сейсмической станціи въ Jugenheim'ѣ, съ которой впрочемъ я и раньше былъ знакомъ. Особеннаго вниманія заслуживаетъ тамъ проектъ новаго, тяжелаго (масса 6000 килограммъ), астатическаго маятника системы Zeissig'a, причемъ каждая горизонтальная составляющая должна регистрироваться особымъ приборомъ. Особенность этого инструмента заключается въ томъ, что въ немъ астазированіе достигается не при помощи пружинъ, какъ въ астатическомъ маятникѣ Wiechert'a, а при помощи простаго вертикальнаго маятника, остроумнымъ образомъ приспособленнаго для данной цѣли. Принципъ дѣйствія этого сейсмографа можно

легко изучить на построенной Zeissig'омъ модели этого прибора, самые же сейсмографы предполагается со временемъ установить въ подвалѣ одного замка, находящагося на склопѣ одной горы около Jugenheim'a.

Главною цѣлью моего настоящаго посѣщенія Jugenheim'a было ближайшее ознакомленіе съ подробностями вновь устроенной по системѣ Zeissig'a новой приемной радіотелеграфной станціи.

Снабженіе сейсмическихъ станцій приемными радіотелеграфными аппаратами имѣетъ громадное значеніе для опредѣленія точнаго, абсолютнаго момента наступленія различныхъ фазъ на сейсмограммахъ, безъ чего совершенно невозможно приступити къ разработкѣ нѣкоторыхъ очередныхъ вопросовъ сейсмологин, какъ напр. вычисленіе улучшенныхъ кривыхъ времени пробѣга разныхъ типовъ сейсмическихъ волнъ и т. п. Проф. Zeissig приложилъ особыя старанія къ тому, чтобы упростить приемную станцію и сдѣлать пользованіе ею по возможности простымъ и удобнымъ, въ чемъ онъ вполне достигъ своей цѣли, въ чемъ я имѣлъ возможность лично убѣдиться, такъ какъ самъ принималъ на ней сигналы времени съ Эйфелевой башни.

На приемной станціи въ Jugenheim'ѣ установлены 2 мачты высотой въ 23 метра и въ разстояніи 20 метровъ другъ отъ друга, между которыми протянуты 4 горизонтальныя антенны. Детекторомъ служить электролитическій детекторъ Schlömilch'a. Особенно удобно и практично приспособленіе для настраиванія приемной станціи на опредѣленную длину волны (для Эйфелевой башни 2000 метровъ).

Вся приемная станція стоитъ очень дешево, всего только около 300 марокъ и я тутъ-же заказалъ на пробу одинъ такой комплектъ приборовъ. Въ настоящее время такія приемныя станціи системы Zeissig'a установлены, кромѣ Jugenheim'a, еще на сейсмическихъ станціяхъ въ Hohenheim, Heidelberg, Strassburg, Darmstadt, Feldberg и Bochum.

Изъ Jugenheim'a я выѣхалъ въ Страсбургъ, куда и прибылъ вечеромъ 14-го іюля.

Слѣдующіе два дня были посвящены мною занятіямъ Комитета Международной Сейсмологической Ассоціаціи, созданнаго мною, какъ президентомъ Ассоціаціи, на это время въ Страсбургѣ. Въ занятіяхъ Комитета принимали участіе кромѣ меня и директора Центрального Бюро Ассоціаціи проф. Нескер'a, еще вице-президентъ Ассоціаціи Lecoq, директоръ Королевской Обсерваторіи въ Уцелѣ около Брюсселя, затѣмъ генеральный секретарь Ассоціаціи проф. Kövesligethy и еще, для обсужденія одного спеціальнаго вопроса, проф. Zeissig, приглашенный мною нарочно для этой цѣли изъ Jugenheim'a.

На засѣданіяхъ Комитета были обсуждены разные финансовыя, хозяйственныя и спеціально-техническія вопросы, касающіеся дѣятельности Ассоціаціи и намѣчена предварительная программа занятій и докладовъ на предстоящемъ въ августѣ мѣсяцѣ будущаго года съѣзда Ассоціаціи въ Петербургѣ.

Изъ числа обсуждавшихся вопросовъ можно отмѣтить здѣсь слѣдующіе: 1) о необходимости изданія особой инструкціи для болѣе однообразнаго опредѣленія фазъ на сейсмограммахъ; 2) о необходимости ускорить выработку усовершенствованныхъ таблицъ для времени пробѣга различныхъ типовъ сейсмическихъ волнъ, причемъ, независимо отъ работъ Центрального Бюро Ассоціаціи въ этомъ направленіи, рѣшено привлечь къ этому дѣлу и притомъ совершенно независимо отъ Бюро и проф. Zeissig'a, изъявившаго мнѣ полную готовность взяться за разработку этой темы, ассигновавъ ему на первое время на наемъ вычислителя 500 марокъ изъ средствъ Международной Ассоціаціи; 3) о желательности устроить особую станцію въ Бергенѣ въ Норвегіи, гдѣ и установить счетчикъ волнъ (Wellenmesser) въ цѣляхъ выясненія вопроса о причинахъ возникновенія микросейсмическихъ колебаній I-го рода; 4) о желательности имѣть въ Центральномъ Бюро ежегодно со всѣхъ сейсмическихъ станцій до 10 наиболѣе характерныхъ, полученныхъ въ теченіи года сейсмограммъ для вполне однообразной ихъ обработки; 5) о необходимости имѣть образцовую сейсмическую станцію въ La Plata въ Аргентинской Республикѣ, въ виду того, что этотъ городъ расположенъ въблизи эпицентра очаговъ главнѣйшихъ Японскихъ землетрясеній, а также о крайней желательности имѣть по крайней мѣрѣ двѣ сейсмическія станціи въ Италіи, гдѣ приборы были бы снабжены затухающимъ, для каковой цѣли предложено снестись съ вулканологомъ Friedländer'омъ и проф. Rizzo въ Мессинѣ; 6) о желательности привлечь въ составъ Ассоціаціи Швецію и Данію, для каковой цѣли поручить проф. Нескер'у предпринять необходимые оффиціальныя шаги черезъ посредство Германскаго Министерства Иностранныхъ Дѣлъ; 7) о необходимости имѣть комплектъ сейсмографовъ, составляющихъ собственность Международной Ассоціаціи, на предметъ устройства временныхъ сейсмическихъ станцій въ наиболѣе интересныхъ пунктахъ и т. п.

Кромѣ того постановлено просить господъ делегатовъ представить къ открытію будущаго съѣзда въ Петербургѣ *печатные* отчеты о дѣятельности отдѣльныхъ національныхъ сѣтей и предложить Ассоціаціи высказаться въ томъ смыслѣ, что, для дальнѣйшаго успѣха сейсмическихъ изслѣдованій, крайне желательно и даже необходимо, чтобы всѣ приборы на всѣхъ сейсмическихъ станціяхъ, которые имѣютъ цѣлью изслѣдованіе различныхъ фазъ

землетрясеній и ближайшее изученіе истиннаго движенія почвы, были бы снабжены тѣмъ или инымъ видомъ затуханія, причемъ скорость вращенія регистрируемаго вала не должна быть менѣе $12 \frac{m}{m}$ на минуту. Независимо отъ этого представляется желательнымъ, чтобы различныя сейсмическія станціи широко пользовались применением радіотелеграфіи въ цѣляхъ опредѣленія болѣе надежной величины поправки часовъ.

По постановленію Комитета программа будущаго съѣзда въ Петербургѣ будетъ нѣсколько отличаться отъ программы предшествующихъ съѣздовъ въ томъ именно отношеніи, что, кромѣ прежде существовавшихъ двухъ рубрикъ для занятій общаго собранія, а именно Administration и Conférences et Communications, будетъ включена еще и третья рубрика — Questions à discuter.

Для каждаго такого вопроса предполагается пригласить особаго докладчика (rapporteur). Изъ замѣченныхъ для обсужденія вопросовъ можно указать напр.: объ усовершенствованіи годографовъ (часть теоретическая, часть инструментальная), объ опредѣленіи фазъ на сейсмограммахъ, о сейсмической триангуляціи и пр.

Комитетъ полагаетъ, что, при постановкѣ такимъ образомъ ряда важныхъ для сейсмологіи вопросовъ прямо на программу съѣзда для обсужденія, занятія съѣзда Международной Ассоціаціи будутъ въ научномъ отношеніи болѣе плодотворными.

По окончаніи занятій Комитета я осматривалъ вновь сейсмическую станцію. Хотя на ней и имѣются 3 аперіодическихъ сейсмографа Пулковскаго образца, но правильная регистрація горизонтальныхъ маятниковъ какъ-то все еще не паладилаась; что-же касается аперіодическаго вертикальнаго сейсмографа, то Dr. Mainka, которому ввѣренъ уходъ за приборами, до сихъ поръ не сумѣлъ его установить и пустить въ дѣйствіе.

Для такой центральной сейсмической станціи, какъ Страсбургская, которая должна была бы быть во всѣхъ отношеніяхъ образцовой, это болѣе, чѣмъ странно, такъ какъ на нашихъ русскихъ сейсмическихъ станціяхъ эти приборы работаютъ уже давно и вполне исправно. Я предложилъ проф. Нескеръу передѣлать всѣ гальванометры и установить ихъ и всѣ сейсмографы на одинъ и тотъ-же періодъ въ 12 сек., что въ теоретическомъ отношеніи цѣлесообразнѣе и вмѣстѣ съ тѣмъ облегчитъ установку и уходъ за приборами. Мое предложеніе было принято съ радостью и въ тотъ-же день всѣ гальванометры были сняты и упакованы для отправки ихъ фирмѣ Hartmann und Braun въ Франкфуртъ для передѣлки.

На сейсмической станціи я видѣлъ новый приборъ, сконструированный

по указаніямъ Нескер'а, для опредѣленія ускоренія силы тяжести въ морѣ. Основанъ онъ на использовании упругости опредѣленной массы воздуха, заключенной въ герметически закрывающемся сосудѣ. Въ настоящемъ своемъ видѣ приборъ сконструированъ весьма неудовлетворительно и наврядъ ли въ состояніи удовлетворить своему назначенію, на что мною и было обращено вниманіе проф. Нескер'а.

Днемъ 16 іюля я посѣтилъ метеорологическую и аэрологическую обсерваторію въ Страсбургѣ и познакомился съ ея директоромъ проф. Неггеселлемъ, съ которымъ я имѣлъ продолжительную бесѣду по цѣлому ряду аэрологическихъ вопросовъ.

Въ бюро обсерваторіи я познакомился ближе съ разными изслѣдованіями Неггеселля и разсматривалъ различные его графики. Изслѣдованія эти касаются теоріи наблюденій надъ шарами-пилотами, надъ скоростью вѣтра на разныхъ высотахъ и т. п. При мнѣ былъ пущенъ одинъ шаръ-пилотъ и я самъ наблюдалъ за его движеніемъ, чтобы ближе познакомиться съ практикой подобныхъ наблюденій.

Въ Страсбургѣ при пусканіи шаровъ-пилотовъ работаютъ два наблюдателя, причемъ одинъ слѣдитъ за движеніемъ пилота, а другой сейчасъ же заноситъ, на основаніи сдѣланныхъ отсчетовъ по двумъ кругамъ и при помощи вспомогательныхъ таблицъ, горизонтальную проекцію пути баллона на координатную миллиметровую бумагу. Такимъ образомъ, черезъ нѣсколько минутъ по окончаніи наблюденій вся обработка уже закончена и путь пилота вычерченъ. Полученный результатъ можетъ быть, такимъ образомъ, тотчасъ-же использованъ для разныхъ практическихъ цѣлей.

Въ этомъ отношеніи наблюденія надъ пилотами поставлены въ Страсбургѣ гораздо болѣе удобно и цѣлесообразно, чѣмъ у насъ въ Павловскѣ, гдѣ дѣлаются одни лишь наблюденія и отсчеты и притомъ при помощи очень неудобнаго и устарѣлаго типа теодолита. Обработка же наблюденій производится потомъ, часто на другой день и занимаетъ около $\frac{3}{4}$ часа времени, такъ какъ вспомогательными таблицами тамъ не пользуются.

Въ Страсбургѣ, кромѣ шаровъ-пилотовъ, пускаютъ и привязные шары и шары-зонды, змѣйковой же станціи вѣтъ. Последняя находится въ Friedrichshafen'ѣ на Боденскомъ озерѣ, но и тамъ, благодаря слабости вѣтра, въ виду того, что озеро защищено горами, до 90% всѣхъ подъемовъ производится не на змѣяхъ, а на привязныхъ шарахъ, прикрѣпленныхъ къ быстро движущейся моторной лодкѣ.

Видѣлъ я на обсерваторіи, кромѣ разныхъ приборовъ для опредѣленія постоянныхъ метеорографовъ, и особый приборъ для добыванія пробъ воз-

духа изъ верхнихъ слоевъ атмосферы. Приборъ этотъ нѣсколько сложенъ, такъ какъ онъ требуетъ автоматической заправки стекляннаго сосуда на высотѣ; несомнѣнно его можно было-бы значительно упростить.

Въ метеорологическомъ отдѣленіи Обсерваторіи ведутся обычныя метеорологическія наблюденія и издается ежедневный бюллетень съ предсказаніемъ погоды на ближайшій день.

17/30 іюля я уѣхалъ изъ Страсбурга и въ тотъ-же день пріѣхалъ въ Вонн, гдѣ на другой день должны были начаться занятія Международнаго Союза по изслѣдованію солнца (Solar Union), на каковой сѣздъ я и былъ командированъ Императорскою Академіей Наукъ.

По дорогѣ въ Вонн я обратилъ вниманіе на интересныя гидротехническія сооруженія, предпринятія съ цѣлью сохранить вдоль теченія Рейна глубокой фарватеръ для судовъ съ болѣе значительной осадкой. На русскіхъ рѣкахъ мнѣ ничего подобнаго не довелось видѣть.

Вечеромъ 17-го іюля участникамъ сѣзда былъ предложенъ отъ города Вонн большой банкетъ, на которомъ предсѣдательствовалъ оберъ-бург-мистръ города, членъ палаты господъ (Herrenhaus) Spiritus. На этомъ собраніи члены сѣзда имѣли возможность взаимно познакомиться; число сѣхавшихся делегатовъ было весьма значительно, причемъ особенно много было ученыхъ изъ Сѣверной Америки.

Утромъ 18/31 іюля въ новомъ зданіи физическаго института университета начались занятія сѣзда. Это новое зданіе физическаго института, выстроенное по указаніямъ проф. Kayser'a, является прекрасно приспособленнымъ для цѣлей педагогическихъ и для самостоятельныхъ научныхъ изслѣдованій, удовлетворяя всѣмъ повѣйшимъ требованіямъ въ этомъ отношеніи. Для физиковъ физическій институтъ при университетѣ въ Воннѣ имѣетъ особый интересъ, такъ какъ онъ тѣсно связанъ съ именами Clausius'a и Hertz'a, которые въ немъ работали.

На первомъ-же засѣданіи предсѣдателемъ сѣзда былъ единогласно избранъ проф. Kayser, а секретарями Konen, Fowler, Hemsalech и графъ de la Beaume Pluvinel. Кромѣ того были намѣчены предсѣдатели и на ближайшіе дни засѣданій.

Порядокъ занятій сѣзда Solar Union отличается нѣсколько отъ порядка занятій разныхъ другихъ научныхъ сѣздовъ въ томъ именно отношеніи, что на немъ вообще разными авторами не читаются отдѣльные научные доклады, а предсѣдатели отдѣльныхъ, многочисленныхъ комиссій или секцій союза, даютъ краткій отчетъ или сводку результатовъ изслѣдованій, произведенныхъ за отчетное время въ томъ или иномъ направленіи, и намѣчаютъ программу

дальнѣйшихъ работъ съ указаніемъ тѣхъ вопросовъ, которые стоятъ теперь на очереди.

Такой порядокъ веденія дѣлъ несомнѣнно практиченъ, къ тому-же онъ даетъ ясную картину всего того, что сдѣлано въ послѣднее время въ той или иной области изслѣдованій, хотя съ точки зрѣнія физиковъ такой порядокъ и представляется нѣсколько страннымъ, такъ какъ, по справедливому замѣчанію одного изъ присутствовавшихъ выдающихся германскихъ физиковъ, такія предварительныя указанія, чѣмъ надо заниматься представляются для физиковъ совершенно излишними, такъ какъ они сами хорошо знаютъ, что имъ нужно дѣлать, доказательствомъ чего служитъ то обстоятельство, что до настоящаго времени и не существуетъ вовсе Международной Физической Ассоціаціи.

Въ первый-же день занятій съѣзда, по выслушанію отчета Бюро Союза, прочитаннаго изъ-за болѣзни проф. Schuster'a проф. Turner'омъ и послѣ рѣшенія цѣлаго ряда вопросовъ административнаго характера, былъ заслушанъ чрезвычайно интересный и обстоятельный докладъ проф. Abbot'a о новѣйшихъ актинометрическихъ изслѣдованіяхъ (докладъ уже напечатанъ). Въ этомъ докладѣ отмѣчено между прочимъ, что въ абсолютномъ меркеліометрѣ Ångström'a существуютъ двѣ инструментальныя ошибки, достигающія въ общей сложности 3,9% по сравненію съ абсолютной шкалой Smithsonian Institution и что новѣйшія наблюденія устанавливаютъ несомнѣннымъ образомъ тотъ фактъ, что величина солнечной постоянной *увеличивается* вмѣстѣ съ числомъ нитевъ на солнечной поверхности.

19 июля занятія съѣзда происходили подъ предѣлательствомъ проф. Küstner'a, директора астрономической обсерваторіи въ Вонн'ѣ. Заслушанъ докладъ Kayser'a о спектральныхъ линіяхъ, спеціально о нормаляхъ второго и третьяго порядка. Для нормалей второго порядка абсолютная требуемая точность 0,001 Å. E.

Въ виду часто происходящаго асимметрическаго расширенія линій и разлячныхъ особенностей вольтовой дуги, выяснилась необходимость предпринять вновь болѣе точное опредѣленіе линій всѣхъ элементовъ, причемъ надо будетъ опредѣлять нормали черезъ каждые 5—6 единицъ Ångström'a, а не черезъ 50 ÅE., какъ раньше полагали, что будетъ достаточно. При опредѣленіи длинъ волнъ спектральныхъ линій приходится непрерывно точно фиксировать условія опыта, т. е. опредѣлять длину дуги, силу тока (отъ 4 до 6 амперъ), мѣсто дуги, отъ котораго берется свѣтъ и т. п. Dr. Goos при этомъ указалъ, что нѣкоторыя линіи устойчивы и годятся для нормалей, другія же нѣтъ, а St. John обратилъ вниманіе на то, что линіи имѣютъ раз-

личный характеръ въ зависимости отъ того получены ли онѣ отъ середины или концовъ дуги. Физикамъ и астрономамъ предстоитъ такимъ образомъ громадная работа, по своему характеру весьма трудная и отвѣтственная.

Въ виду указанныхъ особенностей вольтовой дуги, въ высшей степени затрудняющихъ опредѣленіе абсолютныхъ длинъ волнъ разныхъ спектральныхъ линий съ требуемой въ настоящее время точностью, казалось, что было бы болѣе целесообразно воспроизводить спектральныя линии не въ воздухѣ, а въ пустотѣ. Этотъ взглядъ проводился между прочимъ извѣстнымъ спектроскопистомъ проф. Hartmann'омъ изъ Göttingen'a, но на это проф. Kayser возразилъ, что такой приемъ былъ бы чрезчуръ уже сложнымъ и не всѣмъ доступнымъ, когда требовалось бы воспроизвести ту или иную нормаль.

Послѣ доклада о спектральныхъ линияхъ былъ заслушанъ докладъ Pickering'a о работахъ комиссіи по классификаціи звѣздныхъ спектровъ.

Послѣ этого членъ Парижскаго Института Deslandres, не въ качествѣ председателя отдѣльной комиссіи, а отъ своего личнаго имени, сдѣлалъ краткое сообщеніе о своихъ новѣйшихъ изслѣдованіяхъ, приведшихъ его къ тому результату, что у поверхности солнца должно существовать магнитное поле, интенсивность котораго, однако, очень мала; этотъ послѣдній результатъ расходится, однако, съ выводами Hale'a.

Вечеромъ того-же дня проф. Küstner съ женой устроили у себя очень оживленный и интересный приемъ делегатовъ на обсерваторіи. Эта обсерваторія особенно интересна тѣмъ, что на ней работалъ знаменитый Аргеландеръ, оригинальные приборы котораго, съ которыми онъ произвелъ свое извѣстное Durchmusterung неба, сохраняются еще въ одной изъ башенъ обсерваторіи. Глядя на эти простые инструменты, невольно поражаешься тѣмъ, какъ могъ Аргеландеръ, обладая такими ничтожными инструментальными средствами, сдѣлать такую выдающуюся по своему научному значенію работу.

Въ засѣданіи 20-го іюля председательствовалъ проф. Schwarzschild. Заслушанъ докладъ Slocum'a изъ обсерваторіи въ Yerkes о результатахъ новѣйшихъ изслѣдованій со спектрогелиографомъ. Съ этимъ сравнительно новымъ, но мощнымъ орудіемъ изслѣдованія достигнуты въ настоящее время поразительные результаты. Мнѣ довелось потомъ видѣть снимки, полученные на обсерваторіи въ Yerkes съ спектрогелиографомъ, прикрѣпленнымъ къ громадной трубѣ, діаметръ объектива которой равенъ 40 дюймамъ, а фокусное разстояніе 19 метрамъ, такъ что діаметръ солнца на пластикѣ получается равнымъ 18 сантиметрамъ. Изъ ряда послѣдовательно полученныхъ снимковъ можно прямо прослѣдить жизнь отдѣльныхъ протуберанцевъ.

На нѣкоторыхъ снимкахъ можно видѣть, какъ въ нѣкоторыхъ мѣстахъ протуберанцевъ матерія оттекаетъ въ сторону, въ другихъ-же частяхъ притекаетъ извнѣ, иногда съ громадныхъ разстояній въ 400000 километровъ; высота-же протуберанцевъ достигаетъ въ исключительныхъ случаяхъ 300000 километровъ! Примѣненіе спектрогелиографа открываетъ путь къ совершенно новой области изслѣдованій, а именно къ изученію движенія матеріи у поверхности солнца. Slocum уже вывелъ изъ своихъ наблюдений нѣкоторыя весьма интересныя слѣдствія, напр., что существуетъ перемѣщеніе массъ по поверхности солнца, которыя въ общихъ чертахъ имѣютъ много аналогій съ нашими пассатами и антипассатами.

Вслѣдъ за докладомъ Slocum'а былъ заслушанъ докладъ Riccò о солнечныхъ пятнахъ, надъ которыми докладчикъ производилъ многолѣтнія наблюденія. Докладъ этотъ имѣлъ, однако, болѣе статистическій характеръ.

Днемъ участники конгресса поѣхали въ Кельнъ для осмотра его достопримѣчательностей и гдѣ вмѣстѣ отъ города былъ предложенъ ужинъ въ восточномъ зданіи Gutzenich. Я не присоединился къ этой поѣздкѣ, а остался въ Воннѣ.

Слѣдующій день 21-го іюля было Воскресенье и не было никакихъ занятій. Участники съѣзда раздѣлились на двѣ группы: одна изъ нихъ отправилась на автомобиляхъ черезъ интересную въ геологическомъ отношеніи мѣстность Eifel вдоль долины Мозеля на Coblenz и вдоль Рейна обратно, другая же предприняла экскурсію пѣшкомъ въ горы Siebengebirge, къ подножію которыхъ они были доставлены паромомъ. Я не присоединился ни къ той, ни къ другой экскурсіи, а поѣхалъ къ проф. Haussmann'у въ Aachen, чтобы осмотрѣть маркшейдерскій институтъ мѣстнаго политехникума и обѣ сейсмическія станціи, устроенныя въ этомъ городѣ.

Первая изъ этихъ станцій находится въ большомъ подвальномъ помѣщеніи въ одномъ частномъ домѣ около Bergschule на скалистомъ грунтѣ, другая же въ отдѣльномъ надземномъ павильонѣ около института маркшейдеровъ, гдѣ подпочва несокъ.

На первой станціи установлены два легкихъ, фотографически регистрирующихъ маятника, съ однимъ шлицемъ внизу, причемъ горизонтальный рычагъ маятника поддерживается проволокой. По своей идеѣ сейсмографъ этотъ очень напоминаетъ маятникъ Milne'а. У каждаго маятника имѣется по вогнутому зеркалу, собирающему лучи отъ спеціального фонаря на поверхности регистрируемаго вала, установленнаго въ разстояніи 4-хъ метровъ, причемъ свѣтоточка для обѣихъ составляющихъ раздвинута. Скорость вращенія вала очень незначительная, всего только $6^m/m$ на минуту, такъ что

1 секунда времени соответствует всего только $0,1^m/m$, по несмотря на это, благодаря тому, что записи получаются очень отчетливыя, станція въ Aachen'ѣ даетъ вообще очень надежныя моменты для начала отдѣльныхъ фазъ землетрясенія. Поправка часовъ опредѣляется по телефону по сравненію съ Гамбургомъ.

Собственный періодъ этихъ маятниковъ около $17\frac{1}{2}$ секундъ, масса каждаго 75 граммъ, нормальное увеличеніе 100, затуханіе воздушное, причемъ коэффициентъ затуханія около 4; разстояніе сосѣднихъ ливій на барабанѣ около $5^m/m$.

Зимою микросейсмическія колебанія I-го рода бывають въ Aachen'ѣ очень значительныя и выходятъ они на соответствующихъ сейсмограммахъ очень отчетливо. Этотъ типъ маятниковъ обладаетъ несомнѣнно нѣкоторыми весьма существенными достоинствами, но онъ чрезвычайно мало распространень. Для Aachen'a эти приборы являются основными и служатъ для изслѣдованія дальнихъ землетрясеній. Уличная ѣзда на нихъ не отражается, равно какъ и работа мощнаго пароваго двигателя съ вертикальными цилиндрами, находящагося въ ближайшемъ сосѣдствѣ станціи. Эта особенность объясняется Haussmann'омъ тѣмъ, что станція стоитъ на скалѣ.

Для изслѣдованія близкихъ землетрясеній на той-же станціи имѣются малый астатическій маятникъ Wiechert'a и его же малый вертикальный сейсмографъ, работы Spindler und Hoyer въ Göttingen'ѣ. По словамъ Haussmann'a оба прибора работаютъ весьма неудовлетворительно, причемъ малый астатическій маятникъ Wiechert'a даетъ, повидимому, въ отношеніи максимальной амплитуды истиннаго движенія почвы въ максимальной фазѣ землетрясенія, несогласные результаты съ показаніями фотографически регистрирующихъ маятниковъ. Малый вертикальный сейсмографъ, несмотря на то, что онъ имѣетъ температурную компенсацію, по словамъ Haussmann'a, регистрируетъ не столько землетрясенія, сколько суточные колебанія температуры въ помещеніи станціи, которыя достигаютъ 2° C.

На второй станціи установленъ одинъ большой астатическій маятникъ Wiechert'a, но, такъ какъ и тамъ въ помещеніи станціи суточные колебанія температуры очень значительны, то записи получаются очень непріглядныя, такъ какъ линіи на сейсмограммахъ поочередно то сходятся, то расходятся. Такія записи трудно обрабатывать.

Весьма любопытно, что на второй станціи, гдѣ подпочва несокъ, амплитуды истиннаго смѣщенія почвы при дальнихъ землетрясеніяхъ получаются всегда значительно большими, чѣмъ на первой станціи, гдѣ приборы установлены на скалѣ, причемъ на большомъ маятникѣ Wiechert'a особенно

отражается и уличная ѣзда. Это обстоятельство тѣмъ болѣе странно, что можно было à priori скорѣе предполагать, что несочный грунтъ долженъ сильнѣе поглощать разнаго рода колебанія, а на самомъ дѣлѣ выходитъ какъ разъ наоборотъ. Вліяніе свойства подпочвы на записи приборовъ имѣетъ для сейсмологіи въ высшей степени важный и теоретическій, и практическій интересъ; вопросъ этотъ требуетъ несомнѣнно дальнѣйшаго выясненія.

Въ институтѣ маркшейдеровъ мало новыхъ и интересныхъ измѣрительныхъ приборовъ. Заслуживаетъ, однако, вниманія особый отвѣсъ для глубокихъ шахтъ (до 800 метровъ). Въ цилиндрическомъ грузѣ отвѣса имѣется маленькая аккумуляторная батарея съ электрической лампочкой, внизу маленькая щель. Приборъ колеблется надъ горизонтальной фотографической пластинкой, установленной въ глубинѣ шахты. Если заставить отвѣсъ колебаться въ различныхъ плоскостяхъ, то получаемыя на фотографической пластинкѣ линіи должны пересѣчься въ одной точкѣ, которая и опредѣлитъ собою направленіе отвѣса. Однако, благодаря разнымъ потокамъ воздуха въ шахтѣ, колебанія бывають не всегда правильныя и тогда линіи на пластинкѣ уже не пересѣкаются болѣе въ одной точкѣ.

Въ послѣднее время проф. Haussmann поставилъ себѣ задачей изслѣдовать колебанія зданій, мостовъ и другихъ искусственныхъ сооружений. Для этой цѣли у него имѣется для одной составляющей такой-же приборъ, какимъ пользовался Mintrop при своихъ изслѣдованіяхъ надъ колебаніями, вызываемыя работой тяжелаго газоваго двигателя. Кромѣ того имѣется новый приборъ работы Spindler и Поуег'а для трехъ составляющихъ, регистрирующихъ фотографически на одной общей пленкѣ. Идея этихъ приборовъ принадлежитъ Wiechert'у. По словамъ Haussmann'а работаютъ эти приборы далеко не удовлетворительно и даютъ совершенно несогласныя между собою и мало вѣроятныя результаты. Причина этихъ несогласій объясняется вѣроятно частью колебаніями фотографическаго регистрирнаго аппарата, стоящаго на отдѣльномъ высококомъ треножничкѣ. Записей получено очень много, но онѣ въ общемъ довольно неясны и мало убѣдительны. Всѣ приборы имѣють очень малый собственный періодъ колебаній и очень значительное нормальное увеличеніе, доходящее въ нѣкоторыхъ случаяхъ до 16000; длина же одной секунды на регистрирномъ аппаратѣ можетъ въ исключительныхъ случаяхъ доходить до 125^m_m .

Проф. Haussmann изслѣдовалъ передачу колебаній отъ взрывовъ, а также колебанія мостовъ черезъ Рейнъ въ Кельнѣ и Вормѣ подъ вліяніемъ ѣзды по нимъ. Оказывается, между прочимъ, что Кельнскій мостъ колеблется даже тогда, когда по немъ не происходитъ никакой ѣзды.

По окончании осмотра маркшейдеровскаго института, я осмотрѣлъ вмѣстѣ съ Haussmann'омъ достопримѣчательности города Aachen'a, и ѣздилъ за городъ на вершину одной горы, гдѣ сходятся въ одной точкѣ границы трехъ государствъ, а именно Бельгiи, Голландiи и Германiи. Къ этой точкѣ примыкаетъ узкая полоса земля, площадью около 4-хъ квадратныхъ километровъ съ 2000 жителями, о которой мало кто знаетъ и которая фактически и юридически никакому государству не принадлежитъ, представляя собою совершенно нейтральную полосу (Neutrales Gebiet).

Занятiя Solar Union возобновились подъ предѣлательствомъ проф. Runge въ Попедѣльнякъ утромъ 22-го iюля.

Заслушанъ докладъ Plaskett'a о вращенiи солнца, причемъ соответствующая коммисiя высказываетъ рядъ пожеланiй.

Далѣе слѣдовалъ докладъ Fowler'a о спектрѣ солнечныхъ пятенъ, причемъ также было высказано нѣсколько пожеланiй.

Графъ De la Beaume Pluvinel читалъ затѣмъ докладъ коммисiи по солнечнымъ затменiямъ и сообщилъ результаты наблюденiй трехъ затменiй— двухъ полныхъ 28/IV 1911 г. и 10/X 1912 и одного кольцеобразнаго 17/IV 1912 г.

Н. Н. Доничъ дѣлаетъ нѣкоторыя замѣчанiя, знакомитъ собранiе съ имѣющимся у него особымъ спектрографомъ съ 4-мя трубами и предлагаетъ свои услуги и содѣйствiе всѣмъ тѣмъ, которые пожелаютъ въ будущемъ году прiѣхать въ Россiю для наблюденiя предстоящаго полнаго солнечнаго затменiя 8/21/VIII.

По окончании чтенiя докладовъ коммиссiей проф. Julius сдѣлалъ очень интересное сообщенiе о своей теорiи оптическихъ явленiй, происходящихъ въ солнечныхъ пятнахъ. Указавъ на недочеты прежней, очень остроумной теорiи Schmidt'a о происхожденiи видимаго рѣзкаго солнечнаго края, теорiи недостаточно учитывающей явленiя дисперсiи и поглощенiя, Julius развилъ свои взгляды на этотъ вопросъ и закончилъ свое сообщенiе демонстрациею очень изящнаго и эффектнаго опыта, при которомъ узкiй свѣтовой пучекъ, пронзенный черезъ диафрагмы и проходящiй черезъ сосудъ, въ которомъ воздухъ находится въ вихревомъ движенiи, вызываетъ по выходѣ изъ сосуда на противостоящемъ экранѣ явленiе на видъ совершенно напоминающее собою солнечное пятно. Сообщенiе Julius'a было заслушано съ громаднымъ вниманiемъ, но заключительное ехидное замѣчанiе Runge, что онъ не знаетъ, гдѣ на солнцѣ находятся подобныя диафрагмы, произвело нѣсколько расхолаживающее впечатлѣнiе.

Днемъ я воспользовался перерывомъ въ занятiяхъ съѣзда, чтобы осмо-

трѣть домъ, гдѣ родился Бетховенъ и гдѣ хранятся многія изъ его оригинальныхъ рукописей, инструментовъ и проч.

Вечеромъ въ зданіи физическаго Института было устроено по предложенію проф. Kayser особое собраніе, названное имъ «*Conversazione*». На этомъ собраніи каждый участникъ сѣзда могъ демонстрировать своимъ коллегамъ все то, что онъ привезъ съ собою интереснаго въ смыслѣ фотографій, таблицъ, графикъ и т. п., для каковой цѣли делегаты разбились на отдѣльныя группы въ разныхъ помѣщеніяхъ института. Такое нововведеніе въ программу занятій сѣздовъ нельзя не привѣтствовать, такъ какъ оно очень способствуетъ взаимному обмѣну мыслей и взглядовъ отдѣльныхъ лицъ, работающихъ на томъ же научномъ поприщѣ.

Въ большой физической аудиторіи демонстрировался новый замѣчательный воздушный насосъ *Molekularluftpumpe*, работы *Leubold*'а въ Кельмѣ, при помощи котораго, при условіи нѣкотораго предварительнаго разреженія (*Vorgruppen*), можно чрезвычайно быстро достигнуть самыхъ сильныхъ степеней разреженія. Дѣйствіе этого насоса основано на томъ, что рядъ планокъ, насаженныхъ на быстро вращающуюся ось (до 7000 оборотовъ въ минуту), проходитъ передъ рядомъ неподвижныхъ планокъ, образуя узкій зазоръ въ 0,01 миллиметра. При такомъ быстромъ вращеніи частицы воздуха, находящіяся въ такихъ зазорахъ, увлекаются вращающимися частями, чѣмъ и достигается столь быстрое разреженіе. Намъ были продемонстрированы рядъ опытовъ съ Гейслеровыми трубками разной величины и длины, на которыхъ можно было видѣть какъ искровой разрядъ, имѣвшій сначала характеръ разряда въ трубкѣ съ извѣстнымъ количествомъ воздуха (фіолетовыя кисти), по мѣрѣ работы насоса быстро мѣнялъ свой характеръ и черезъ какіе-нибудь 15—20 секундъ паступала Круксова пустота съ типичной зеленой флуоресценціей стекла. Явленіе чрезвычайно любопытное и эффектное. Даже пары воды, нарочно впущенные въ трубку, чрезвычайно быстро удалялись безъ всякаго предварительнаго подогреванія трубки. Въ этомъ насосѣ поражаетъ та неимоверная быстрота, съ которой онъ работаетъ, достигая въ теченіи нѣсколькихъ секундъ самыхъ значительныхъ степеней разреженія. Стоимость насоса со всеми принадлежностями и приспособленіями около 2000 марокъ.

Послѣ этого проф. *Stögner* демонстрировалъ на экранѣ рядъ снимковъ сѣверныхъ сіяній, полученныхъ съ двухъ точекъ, находящихся въ разстояніи 27 километровъ одна отъ другой; но самое красивое и интересное было рядъ фотографій звѣздныхъ кучъ и туманностей, полученныхъ въ *Heidelberg*'ѣ съ большимъ рефлекторомъ и демонстрированныхъ проф.

Wolf'омъ. Такихъ красивыхъ и интересныхъ фотографій, столь богатыхъ различными деталями, мнѣ никогда еще не приходилось видѣть.

Въ отдѣльной комнатѣ проф. Pickering знакомилъ делегатовъ съ результатами своихъ изслѣдованій. Онъ сдѣлалъ между прочимъ интересное историческое сопоставленіе результатовъ Durchmusterung звѣзднаго неба различными астрономами, начиная съ самыхъ древнихъ временъ. При современныхъ мощныхъ оптическихъ средствахъ изслѣдованія звѣзда 21-ой величины яркости могутъ еще быть обнаружены.

Во Вторникъ утромъ 23/VII подъ председательствомъ проф. Pringsheim'a происходило заключительное засѣданіе съѣзда. Доклады комиссій болѣе не читались, потому что въ этомъ отношеніи вся программа была уже исчерпана, но проф. St.-John сдѣлалъ сообщеніе о спектрахъ, получаемыхъ отъ различныхъ частей одного и того-же солнечнаго пятна. Для желѣза линіи смѣщаются къ красному концу спектра, для нѣкоторыхъ-же другихъ элементовъ къ фіолетовому. Пары нѣкоторыхъ элементовъ какъ-бы вытекаютъ изъ пятна, другіе-же пары втекаютъ. St.-John нашелъ, что до 26 химическихъ элементовъ вытекаютъ изъ пятна, число-же втекающихъ элементовъ незначительно.

Затѣмъ St.-John докладывалъ результаты замѣчательныхъ повѣйшихъ изслѣдованій отсутствующаго Hale'a, а именно «Preliminary results of the Zeeman effect in the sun», полученныхъ со спектрографомъ, прикрѣпленнымъ къ трубѣ, имѣющей фокусное разстояніе въ 73 фута. Дисперсія была громадная, а именно $4,9^m/m$ на одну единицу Ångströma. Изслѣдовались три линіи: $\lambda = 5812, 5828$ и 5831 .

Общій результатъ этихъ изслѣдованій таковъ. На поверхности солнца существуетъ вообще магнитное поле, причемъ магнитная ось совпадаетъ съ осью вращенія солнца. Въ первомъ приближеніи, въ полюсѣ вертикальная составляющая силы солнечнаго магнетизма равна 50 единицамъ Гаусса.

Этимъ въ высшей степени интереснымъ сообщеніемъ закончились научныя занятія съѣзда.

Мѣстомъ будущаго съѣзда Solar Union черезъ три года избранъ по предложенію Rizzo Римъ. Потомъ обсуждался вопросъ, какъ обезпечить въ финансовомъ отношеніи правильное печатаніе трудовъ съѣзда и постановлено въ будущемъ взимать съ баждаго участника съѣзда по одному фунту. Вслѣдъ за этимъ было подтверждено пожеланіе, высказанное еще въ Mendon, о необходимости имѣть обсерваторію для изслѣдованія солнца въ долготѣ Австраліи и приняты предложенія Pickering о нѣкоторыхъ принудительныхъ мѣрахъ, которыми предсѣдателямъ отдѣльныхъ комиссій предо-

ставляется пользоваться при собираніи матеріаловъ для составленія со-
отвѣтствующихъ отчетовъ.

Въ заключение было высказано цѣлый рядъ благодарностей отдѣль-
нымъ лицамъ; вслѣдъ за тѣмъ сѣздъ Международнаго Союза по изслѣдо-
ванію солнца былъ объявленъ закрытымъ.

Днемъ проф. Kauser пригласилъ участниковъ сѣзда на заключительную
прогулку на пароходѣ вверхъ по Рейну, красивыми берегами котораго всѣ
вдоволь могли налюбоваться. За ужинкомъ присутствующіе делегаты въ сер-
дечныхъ выраженіяхъ благодарили проф. Kauser'a за все то вниманіе,
которое онъ имъ всѣмъ постоянно оказывалъ и вообще за весь тотъ нелегкій
трудъ, который выналъ на его долю, какъ на организатора и предсѣдателя
сѣзда въ Воннѣ, который, благодаря его умѣлому руководительству, за-
кончился столь блестяще.

По возвращеніи съ прогулки по Рейну въ Вонн, я въ тотъ-же вечеръ
выѣхалъ въ Гамбургъ.

Занятія сѣзда *Astronomische Gesellschaft* въ Гамбургѣ начались
24-го и закончились 28 іюля. Собраніе было очень многочисленное, причемъ
очень много членовъ Общества прибыло изъ Россіи. На собраніяхъ чита-
лись разными лицами цѣлый рядъ докладовъ, имѣвшихъ, однако, большею
частью довольно спеціальный характеръ. Въ этомъ отношеніи составляло
исключеніе сообщеніе предсѣдателя сѣзда проф. Seliger'a о такъ назы-
ваемомъ абсолютномъ движеніи, пространствѣ и времени, но довольно
рѣзкая полемика, возникшая затѣмъ между докладчикомъ и проф. An-
ding'омъ, произвела нѣсколько тяжелое впечатлѣніе. Изъ числа прочитан-
ныхъ докладовъ упомяну здѣсь только о слѣдующихъ: Charlier — о соб-
ственномъ движеніи звѣздъ, Harzer — опредѣленіе орбитъ, Haun — на-
блюденія надъ луной, Rosenberg — примѣненіе фотоэлектрическихъ калие-
выхъ препаратовъ для цѣлей звѣздной фотометрии и пр.

Въ первый день засѣданій цѣлый рядъ лицъ, въ томъ числѣ и я, были
избраны членами *Astronomische Gesellschaft*.

Послѣ утреннихъ занятій, въ первый же день, члены сѣзда выѣз-
жали на астрономическую обсерваторію въ Bergedorf'ѣ для ея осмотра и
гдѣ имъ отъ директора обсерваторіи проф. Schor былъ предложенъ завтракъ
въ налаткѣ.

Обсерваторія въ Bergedorf'ѣ совсѣмъ новая и на ней имѣется много
интересныхъ и хорошихъ инструментовъ. Изъ послѣднихъ заслуживаютъ
упоминанія прекрасный меридианный кругъ, тройной астрографъ, короткій
астрографъ съ рефлекторомъ для слабыхъ объектовъ и другой двойной,

длинно-фокусный астрографъ съ сравнительно малыми объективами для свѣтосильныхъ объектовъ.

На слѣдующій день я посѣтилъ Гамбургскую сейсмическую станцію, на которой со времени моего послѣдняго посѣщенія въ 1910 году установленъ вновь вертикальный сейсмографъ Wiechert'a. Станція подъ умѣлымъ руководствомъ Dr. Tams'a, искренно преданнаго вѣренному ему дѣлу, содержится въ образцовомъ порядкѣ; это едва ли не лучшая сейсмическая станція въ Германіи.

Послѣ этого я посѣтилъ Deutsche Seewarte, познакомился съ его директоромъ адмираломъ v. Behm и проф. Кенпеномъ, который прежде служилъ на нашей Главной Физической Обсерваторіи, причемъ я старался ближе вышкунуть въ постановку дѣла на этой образцовой Германской обсерваторіи. На этой обсерваторіи имѣются шесть различныхъ отдѣленій:

I) Beobachtungswesen zur See für Meteorologie und Hydrographie sowie die Fragebogenarbeit über Küsten und Häfen.

II) Prüfung sämtlicher meteorologischen und nautischen Instrumente. Pflege und Vervollkommnung der Lehre von der Deviation etc.

III) Zentralstelle für Wettertelegraphie, Sturmwarnungswesen, Küstenmeteorologie etc. Ежедневно выпускается два бюллетеня, одинъ въ 8 ч. утра, другой въ 12 ч. дня.

IV) Untersuchung der Schiffschronometer.

V) (Abth. M) Meteorologische Arbeiten wissenschaftlicher Natur. Drachenstation.

VI) (Abth. II). Bearbeitung der meereskundlichen Beobachtungen. Abteilung der Redaktion von «Annalen der Hydrographie und Maritimen Meteorologie» und «Aus dem Archiv der Deutschen Seewarte».

На слѣдующій день 26 іюля я посѣтилъ и подробно осмотрѣлъ змѣйковую станцію. Въ этотъ день не было занятій Astronomische Gesellschaft, члены котораго отправились на специально заказанныхъ пароходахъ осматривать различныя гавани Гамбурга, а затѣмъ и на загородную прогулку.

Змѣйковая станція въ Гамбургѣ обставлена далеко не богато, но благодаря энергичному руководительству ея директора Кенпена, умѣющаго съ небольшими средствами достигать значительныхъ результатовъ, она является въ высшей степени полезнымъ научнымъ учрежденіемъ. Кромѣ змѣевъ, съ этой станціи пускаются пилоты, привязные шары и шары-зонды. При миѣ производили запусканіе змѣевъ, причемъ миѣ пришлось лично убѣдиться въ практичности устройства примѣняемой тамъ лебедки. На этой станціи производятся сравнительныя изслѣдованія скорости вѣтра у самой

поверхности земли и на некоторой высотѣ. Эти сравненія тѣмъ интересны, что вопросъ о скорости вѣтра у самой поверхности земли совсѣмъ еще не разработанъ.

Интересна и новая термометрическая будка съ особой соломенной крышей системы Кеппена. Свойства этой будки въ настоящее время испытываются.

Въ Субботу 27-го іюля было заключительное собраніе *Astronomische Gesellschaft*, на которомъ былъ избранъ вновь президіумъ. Предсѣдателемъ общества остался по прежнему проф. Seliger, хотя академикъ Баклундъ собралъ въ свою пользу весьма внушительное число голосовъ.

Мѣстомъ будущаго собранія Общества въ 1914 намѣченъ по предложенію академика Баклунда Петербургъ вскорѣ послѣ предстоящаго $\frac{8}{21}$ августа полнаго солнечнаго затмения. Изъ принятыхъ на сѣздѣ въ Гамбургѣ резолюцій интересно отмѣтить резолюцію, поддерживающую въ общихъ чертахъ предложеніе проф. Charlier объ учрежденіи особаго международнаго института для изысканій въ области теоретической астрономіи. Планъ проф. Charlier задуманъ очень широко.

Днемъ 27-го іюля я выѣхалъ въ Берлинъ, отказавшись принять участіе въ организованной на слѣдующій день поѣздкѣ на островъ Helgoland.

Въ Понедѣльникъ 29-го іюля члены сѣзда *Solar Union* въ Bonn'ѣ были приглашены проф. Schwarzschild'омъ въ Potsdam для осмотра обсерваторіи. Сѣхалось довольно много делегатовъ, но я лично изъ астрономическихъ инструментовъ осматривалъ подробно только мѣстный спектроскопическій инструментъ, сосредоточивъ все свое вниманіе на мѣстной метеорологической и магнитной обсерваторіи, которую во всѣхъ отношеніяхъ нельзя не признать образцовой.

Метеорологическая часть находится въ завѣдываніи проф. Säring'a, приемника известнаго Sprung'a, а магнитная часть въ завѣдываніи проф. Adolf Schmidt'a, котораго къ сожалѣнію въ это время не было въ Potsdam'ѣ. Вся обсерваторія подчинена директору метеорологическаго института въ Берлинѣ проф. Hellmann'у. Въ этомъ послѣднемъ институтѣ три главныхъ отдѣленія: климатологическое, дождемѣрное и грозное. Вопросъ о предсказаніи погоды выдѣленъ изъ задачъ этого института: для этого имѣется специальное отдѣленіе при *Landwirtschaftliche Hochschule*. Проф. Säring придерживается того взгляда, что тамъ до сихъ поръ ничего еще не сдѣлано для надежнаго предсказанія погоды на нѣсколько дней впередъ.

Метеорологическая Обсерваторія въ Potsdam'ѣ прекрасно обставлена

въ смыслѣ приборовъ, помѣщенія и наблюдательнаго персонала; одно лишь неудобство, что она находится въ лѣсу.

Особенно широко поставлены электрометрическія наблюденія, наблюденія надъ проводимостью атмосфернаго воздуха и актинометрическія наблюденія. Извѣстный актинометръ проф. Московскаго Сельскохозяйственнаго Института В. А. Михельсона подвергся съ Potsdam'ѣ небольшой передѣлкѣ Dr. Marten'омъ; этому актинометру, благодаря его малой термической инерціи и другимъ качествамъ, Dr. Marten придаетъ громадное значеніе. Наблюденія ведутся также съ актинометрами Ångström'a и Abbot'a; наблюденія съ послѣднимъ продолжаются иногда 20 минутъ, тогда какъ приборъ Михельсона устанавливается черезъ 20 секундъ!

По метеорологической оптикѣ ведутся наблюденія надъ поляризацией и надъ положеніемъ нейтральной точки. Съ будущаго года предполагается организовать и фотометрическія изслѣдованія съ Kalium-Zellen Elster и Geitel'a.

Для непрерывной регистраціи температуры воздуха употребляется аспираціонный термографъ, причемъ въ 1 секунду протягивается до 3-хъ кубическихъ метровъ воздуха. Высота облаковъ опредѣляется при помощи двухъ фотограмметровъ съ горизонтальными пластинками, установленныхъ на концахъ базиса въ 1500 метровъ длины. Поле зрѣнія каждаго прибора 60° . Оба прибора открываются и закрываются автоматически; такимъ же автоматическимъ способомъ передвигаются и пластинки.

Очень полно поставлены наблюденія надъ температурой почвы на различныхъ глубинахъ, причемъ для этой цѣли употребляется два комплекта термометровъ, установленныхъ въ трубкахъ изъ различнаго матеріала.

На магнитной обсерваторіи навильонъ для абсолютныхъ измѣреній очень простой и далеко уступаетъ по своимъ размѣрамъ и удобствамъ новому Павловскому навильону.

Изъ видѣнныхъ мною тамъ приборовъ упомяну лишь о магнитномъ теодолитѣ работы Wagnschaff'a для опредѣленія горизонтальной составляющей и склоненія, о теодолитѣ Bamberg'a съ дополнительнымъ кругомъ для использованія втораго положенія Гаусса и о походномъ магнитномъ теодолитѣ работы Schulze въ Potsdam'ѣ. Повидимому это одинъ изъ наиболѣе совершенныхъ приборовъ для походныхъ цѣлей, такъ какъ онъ очень компактный, при чемъ точность наведенія $\frac{1}{10}'$, а горизонтальная составляющая получается съ точностью до 2γ . Минъ представляется только, что трубы нѣсколько малы.

Абсолютная величина склоненія опредѣляется при помощи маленькаго индукціоннаго инклинатора работы того же Schulze. Предѣльная точ-

ность $\frac{1}{10}$ '. Этот приборъ стоитъ, однако, въ верхнемъ этажѣ вариационнаго навильона.

Вариационные приборы, стоящіе въ Potsdam'ѣ стараго образца; новыя-же, съ температурной компенсаціей, установлены въ Seddin'ѣ, примерно въ разстояніи 20 километровъ отъ Potsdam'а. Интересенъ и маленькій походный индукторъ Schulze для опредѣленія наклоненія.

Слѣдующій день 30-го іюля я посвятилъ всецѣло ознакомленію съ образцовой аэрологической обсерваторіей въ Lindenberг'ѣ, въ разстояніи около 60 километровъ отъ Берлина, находящейся въ завѣдываніи проф. Assmann'а.

Эта обсерваторія, преслѣдующая какъ чисто научныя цѣли, такъ и практическія цѣли авіаціи, поставлена во всѣхъ отношеніяхъ образцово и видно, что Германское Правительство не пожалѣло денегъ, чтобы создать въ этомъ отношеніи первоклассное научное учрежденіе. Штатъ служащихъ очень большой: научный персоналъ состоитъ изъ 7, а техническій изъ 15 человекъ. Имѣется своя мастерская, машинная станція и цѣлый рядъ зданій для научныхъ и хозяйственныхъ цѣлей, жилые дома и пр. На вершинѣ холма установлена большая поворотная будка съ двумя лебедками для запусканія змѣевъ. Подъемы змѣевъ или, въ тихую погоду, привязныхъ шаровъ, производятся въ теченіи большого ряда лѣтъ регулярно 3 раза въ сутки — около 7 ч. утра, въ 2 ч. дня и въ 9 ч. вечера, лѣтомъ и зимой и во всякую погоду. Благодаря этому въ Lindenberг'ѣ накопился богатѣйшій наблюдательный матеріалъ по изслѣдованію верхнихъ слоевъ атмосферы.

Наблюденія надъ пилотами производятся при помощи очень хорошихъ теодолитовъ работы Vamberg'а. Такихъ теодолитовъ имѣется три; установлены они подъ особыми раздвижными маленькими куполами, у вершины большого равносторонняго треугольника, каждая сторона котораго составляетъ 2,8 километра. Въ Lindenberг'ѣ придерживаются того взгляда, что для подробнаго изученія движеній въ верхнихъ слояхъ атмосферы, недостаточно визировать пилотъ съ одной только точки, какъ это обыкновенно дѣлается, основываясь на законѣ Hergesell'а, но надо вести наблюденія по крайней мѣрѣ съ двухъ точекъ. Этимъ путемъ можно подойти къ изученію вопроса о вертикальныхъ потокахъ въ атмосферѣ, и въ этомъ отношеніи въ Lindenberг'ѣ уже получены очень интересные результаты.

Обсерваторія разсылаетъ ежедневно свѣдѣнія о теченіяхъ въ верхнихъ слояхъ атмосферы на основаніи собираемыхъ свѣдѣній съ разныхъ пилотныхъ станцій, а также предупрежденія о надвигающихся грозахъ. Грозовые свѣдѣнія доставляются разными почтово-телеграфными

учреждениями Германской Имперіи и на основаніи этихъ данныхъ вычерчиваются сейчасъ кривыя, указывающія въ какихъ точкахъ находится въ одно и то-же время гроза. Замѣчательна та быстрота, съ которой эта служба функционируетъ. Я былъ въ помѣщеніи соответствующаго отдѣленія въ 3 $\frac{1}{2}$ ч. дня, а на картѣ была уже нанесена кривая положенія грозы для 2 $\frac{1}{2}$ ч. дня, и на основаніи этой карты была уже послана телеграмма въ Bromberg, гдѣ ожидался подъемъ авіатора.

Водородъ для шаровъ добывается особымъ дешевымъ электролитическимъ путемъ, при чемъ 1 куб. метръ водорода стоитъ всего только 30 пфенниговъ. Въ Lindenberg'ѣ употребляются змѣи другой формы, чѣмъ въ Hamburg'ѣ и у насъ; всякая Обсерваторія предпочитаетъ, новидимому, свою систему.

Проф. Assmann испытываетъ въ настоящее время особые закрытые резиновые привязные шары, могущіе подниматься до высоты 8500 метровъ. Такіе шары представить, въ случаѣ удачи испытаній, очень значительныя преимущества.

Изъ видѣнныхъ мною въ Lindenberg'ѣ приборовъ особеннаго вниманія заслуживаетъ приборъ Schoute изъ De-Bilt'a для автоматической регистраціи горизонтальной проекціи пути пилотовъ. Приходится дѣлать только наведенія на пилотъ, а всѣ отсчеты и вычисленія совершенно отпадаютъ. Для производства отчетовъ положенія пилотовъ дается въ Lindenberg'ѣ черезъ каждыя $\frac{1}{2}$ минуты очень удобный, громкій звуковой сигналъ.

Очень интересенъ новыи Анемоклинографъ Gerdien'a, регистрирующій не только направленіе и горизонтальную скорость вѣтра, но также и скорость вертикальнаго тока. Основанъ этотъ приборъ на охлаждающемъ дѣйствіи тока воздуха на нагрѣтую электрическимъ токомъ проволоку, благодаря чему мѣняется ея сопротивленіе. Такой приборъ имѣется пока только въ единичномъ экземплярѣ. Скорость регистраціи 3 $\frac{m}{m}$ на 1 секунду; имѣется и приспособленіе для компенсированія вліянія температуры наружнаго воздуха.

Заслуживаетъ вниманія и особый, новыи Ausstrahlungsapparat системы Gerdien'a, могущій служить и актинографомъ. Основанъ онъ на принципѣ болометра.

Вообще посѣщеніе Обсерваторіи въ Lindenberg'ѣ было для меня особенно интересно и поучительно.

Это послѣднее учрежденіе, которое я осмотрѣлъ во время моей настоящей заграничной командировки. На другой день я выѣхалъ изъ Берлина, а 2/15 августа я уже вернулся въ Петербургъ.

Регулировка устьицъ въ связи съ измѣненіемъ осмотического давленія.

В. С. Ильина.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября 1913 г.).

Раскрываніе и закрываніе устьицъ, какъ показалъ Mohl¹⁾ въ 1856 г., стоитъ въ тѣсной связи съ тургоромъ клѣтокъ. Эта связь была подтверждена Schwendener'омъ (1881)²⁾, который весьма подробно изучилъ, какимъ образомъ отражается на состояніи устьицъ измѣненіе внутренняго давленія въ замыкающихъ клѣткахъ. Величина тургора можетъ измѣняться отъ двухъ причинъ: отъ общаго содержанія воды въ растеніи и, во-вторыхъ, отъ количества осмотически сильныхъ веществъ растворенныхъ въ клѣточномъ соку. Содержаніе воды въ растеніи, какъ показалъ Mohl¹⁾, рѣзко отзывается на состояніи устьицъ; уже первые признаки увяданія влекутъ за собой ихъ закрываніе. Сходное находимъ и въ опытахъ Leitgeb'a³⁾: такъ при переносѣ растеній изъ влажной оранжереи въ сухую комнату тотчасъ наступаетъ замыканіе, такое же дѣйствіе оказываетъ вѣтеръ, многочасовая изоляція и т. п. Опыты Stahl'я⁴⁾ и многихъ другихъ изслѣдователей вполне подтверждаютъ эти выводы. Столь же существенное значеніе имѣетъ и количество осмотически сильныхъ веществъ въ клѣточномъ соку замыкающихъ клѣтокъ, такъ какъ ими обуславливается сила тургора. Косвенное указаніе этому мы видимъ въ наступаніи закрыванія устьицъ въ плазмолизирующихъ растворахъ^{1) 2)}. Въ связи съ этимъ разсматривается большинствомъ изслѣдователей постоянное присутствіе въ замыкающихъ

клетках хлорофилла и крахмала, способных повышать осмотическую силу клеточного сока.

Что касается скорости процесса регулировки устьицъ, то Mohl¹⁾ говорить, что уже первые признаки увяданія листа влекутъ за собой моментальное ихъ закрываніе. Точно также Leitgeb²⁾ указываетъ на большую чувствительность устьичнаго аппарата, замыканіе котораго можетъ наступить прежде, чѣмъ листъ начнетъ замѣтно увядать. Какъ бы противорѣчіе этому мы находимъ въ опытѣ Stahl'я³⁾: листъ *Tropaeolum*, перенесенный изъ влажнаго и тѣнистаго мѣста на яркій солнечный свѣтъ, дошелъ почти до полнаго засыханія, прежде чѣмъ успѣлъ замкнуть свои устьица. Авторъ объясняетъ этотъ фактъ исключительно задерживающимъ влияніемъ свѣта, производящаго раздраженіе. Lloyd'у⁴⁾ также пришлось наблюдать увяданіе растенія при широко открытыхъ устьицахъ, и авторъ приходитъ къ убѣжденію, что закрываніе устьицъ и увяданіе листа — процессы другъ отъ друга не зависящіе, что нѣтъ приспосаблительнаго закрыванія, и что нѣтъ также соотношенія между содержаніемъ воды въ растеніи и степенью раскрыванія устьицъ. Въ работѣ надъ ходомъ испаренія у смоченныхъ растеній миг⁵⁾ удалось показать, что устьица являются какъ бы автономными органами, и что скорость ихъ закрыванія почти не зависитъ отъ количества воды, потерянной листомъ. Лѣтомъ 1912 года я, при изученіи сравнительнаго испаренія растеній, неоднократно встрѣчался съ фактомъ необычайно медленнаго закрыванія устьицъ при очень быстромъ увяданіи растенія. Дѣло доходило до того, что растеніе успѣвало не только увянуть, но высохнуть такъ, что легко стиралось въ порошокъ, въ то время какъ устьица оставались еще открытыми. Остановлюсь на одномъ примѣрѣ, когда экземпляры *Aster villosus*, *Linum flavum* и *Centaurea orientalis* съ широко открытыми устьицами были положены на столѣ въ лабораторіи безъ доступа воды. Увяданіе шло быстрымъ темпомъ и становилось замѣтнымъ уже черезъ 5—10 мин., между тѣмъ какъ устьица закрылись у перваго черезъ 1 часъ 10 мин., у двухъ послѣднихъ черезъ 1 часъ 30 минутъ.

Во всѣхъ этихъ опытахъ факторъ содержанія воды въ листѣ не могъ оказать влияния на замыканіе устьицъ, поэтому представлялось необходимымъ обратиться къ изученію осмотическихъ свойствъ замыкающихъ клетокъ.

Для опредѣленія осмотическаго давленія мною были примѣнены вначалѣ слабыя концентрации калийной селитры, употребляемыя обычно въ лабораторной практикѣ, именно 0,1—0,2 нормальные растворы, которые не вызвали никакого эффекта и устьица не только не плазмоллизировались,

по оставались широко открытыми. Повышение концентрации до 0,2—0,4 нормальности осталось также безрезультатным. В слѣдующемъ опытѣ срѣзы съ листьевъ *Aster villosus*, *Phlomis pungens*, *Centaurea orientalis*, *Senecio Doria*, *Iris pumila*, *Eryngium campestre*, *Linum flavum*, *Salvia verticillata*, *Lavathera thuringiaca*, *Hieracium echioides* и *Campanula bononiensis* были помѣщены въ 1 N растворъ KNO_3 . Только у *Linum flavum* и *Senecio Doria* произошло замыканіе устьицъ, а у перваго даже плазмолизъ, прочія же растенія сохраняли по прежнему свои устьица открытыми, что и наблюдалось въ теченіи часа и болѣе. И только дѣйствіемъ 2 N селитры удалось у *Centaurea orientalis* вызвать плазмолизъ устьицъ и ихъ замыканіе.

Иначе относились кѣтки эпидермиса и листової паренхимы: плазмолизъ обнаруживался уже въ 0,5 N растворѣ.

Въ дальнѣйшихъ опытахъ для опредѣленія осмотическаго давленія примѣнялись различныя концентрации селитры, начиная съ 2—3 N и ниже.

Въ приводимыхъ таблицахъ одновременно съ показаніемъ нормальности раствора даны и вычисленія осмотическаго давленія, полученныя по формулѣ Вантъ-Гоффа съ поправкой Аррениуса [$PV = RTi$]. Такой способъ вычисленій, примѣненный къ высокимъ концентраціямъ, не даетъ конечно величинъ точныхъ, но можетъ лишь характеризовать ходъ изучаемаго процесса.

28 іюня, 9 часовъ утра. Срѣзы съ листьевъ *Eryngium campestre*, *Phlomis pungens*, *Iris pumila* и *Centaurea orientalis* были положены въ растворы различной нормальности: 0,25; 0,30; 0,375; 0,45; 0,5; 1,2; 1,4; 1,6; 1,8; 2,0. Исслѣдованія дали такой результатъ: плазмолизъ въ эпидермальныхъ кѣткахъ *Iris pumila* наблюдался, начиная съ 0,30 N раствора, у *Eryngium campestre* — 0,45 N, у *Centaurea orientalis* — 0,375 N, у *Linum flavum* — 0,45 N. Что касается замыкающихъ кѣтокъ устьицъ, то плазмолизъ въ нихъ замѣченъ лишь частично въ 2 N растворѣ только у *Iris pumila* и *Centaurea orientalis*, устьица прочихъ растеній не только не обнаруживали плазмолиза, но зачастую оставались открытыми.

29 іюня, 10 часовъ утра. Срѣзы съ листьевъ *Eryngium campestre*, *Centaurea orientalis* и *Iris pumila* помѣщены въ 1,50; 1,75; 2,00; 2,25; 2,50; 2,75 и 3,00 нормальные растворы калийной селитры. Первые стадіи плазмолиза въ замыкающихъ кѣткахъ устьицъ наблюдались: у *Eryngium campestre* въ 2,50 N, у *Iris pumila* въ 2,00 N, у *Centaurea orientalis* 2,50 N; слѣдовательно осмотическое давленіе у перваго и послѣдняго равнялось 90 атмосферамъ, у *Iris pumila* — 72.

Далѣ были предприняты изслѣдованія надъ цѣлымъ рядомъ растений, результаты которыхъ сведены въ нижепомѣщенныхъ таблицахъ. При описаніи приняты слѣдующія сокращенія: н—нѣтъ плазмолиза; пп—полный плазмолизъ во всѣхъ клѣткахъ; н — начальная стадія плазмолиза у большинства клѣтокъ; пп и пп — часть плазмоллизированныхъ, часть не плазмоллизированныхъ клѣтокъ, первая буква указываетъ на преобладаніе того или другого процесса; ппн — рѣдко или очень рѣдко плазмолизъ; ппн — случай обратный: у. о. — устьица открыты; у. сл. о. — устьица слабо открыты; е. сл. о. у. — есть слабо открытыя устьица; у. ш. о. — устьица широко открыты. Не всегда отмѣчалось состояніе устьицъ по отношенію ихъ открыванія; часто при открытыхъ устьицахъ ставилась лишь буква п, обозначающая только отсутствіе плазмолиза.

Опытъ надъ *Centaurea orientalis*:

№№	Нормальность раствора.	Давленіе въ атмосферахъ.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	1,50	53,7	н	пп	пп
2	1,35	48,4	н	пп	пп
3	1,20	43	н	пп	пп
4	1,05	37,6	н	пп	пп
5	0,90	32,3	н	пп	пп
6	0,75	26,6	н	пп	пп
7	0,675	24,1	н	пп	пп
8	0,60	21,4	н	ппн	ппн
9	0,535	19,1	н	пп	пп

И такъ давленіе въ устьицахъ стояло выше 53,7 атм., въ прочихъ же тканяхъ лишь 19,1 атм.

9 июля, 8 часовъ 30 минутъ утра.

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	Senecio Doria.			Verbascum Lychnitis.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	2,25	80,5	н	пп	пп	ппп	пп	пп
2	2,00	71	н	пп	пп	ппп	пп	пп
3	1,75	57,8	н	пп	пп	н	пп	пп
4	1,50	53,7	н	пп	пп	н	пп	пп
5	1,25	45,6	н	пп	пп	н	пп	пп
6	1,00	35,8	н	пп	пп	н	пп	пп
7	0,75	26,6	н	пп	пп	н	пп	пп
8	0,625	22,3	н	пп	н	н	пп	пп
9	0,50	17,9	н	н	н	н	пп	пп

3 июля, 8 часовъ 40 минутъ утра.

№№	Нормаль- ность растора.	Давленіе.	Centaurea orient.			Iris pumila.			Eryngium camp	
			Устьица.	Эпи- дермисъ.	Парен- хима.	Устьица.	Эпи- дермисъ.	Парен- хима.	Устьица.	Эпи- дермисъ.
1	2,75	98	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
2	2,50	90	ппп	пп	пп	ппп	пп	пп	пп	пп
3	2,25	80,5	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
4	2,0	71	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
5	1,75	57,8	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
6	1,05	37,6	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
7	0,9	32,3	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
8	0,75	26,6	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
9	0,675	24,1	п	пп	пп	п	пп	пп	п	пп
10	0,535	19,1	п	п	п	п	пп	п	п	ппп

Въ слѣдующей таблицѣ опыты съ *Iris pumila* произведены въ 10 часовъ 45 минутъ утра 12 июля, съ *Senecio Doria* и *Veronica incana* 15 июля въ 9 часовъ утра.

№№	Норм. раств.	Да- вленіе.	Iris pumila.			Senecio Doria.			Veronica incana.	
1	3,0	108				пп	пп	пп	пп	пп
2	2,75	99	пп	пп	пп	пп	пп	пп	ппп	пп
3	2,5	90	п	пп	пп	е. сл. о.	пп	пп	пп	пп
4	2,25	80,5	п	пп	пп	у. сл. о.	пп	пп	ппп	пп
5	2,0	71	п	пп	пп	у. сл. о.	пп	пп	п	пп
6	1,75	57,8	у. сл. о.	пп	пп	у. о.	пп	пп	п	пп
7	1,5	53,7	у. сл. о.	пп	пп	у. о.	пп	пп	у. сл. о.	пп
8	1,25	45,6	у. о.	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	у. о.	ппп
9	1,0	35,8	у. о.	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	у. о.	п
10	0,75	26,6	у. ш. о.	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп		
11	0,625	22,5	у. ш. о.	пп	пп	у. ш. о.	п	пп		
12	0,5	17,9	у. ш. о.	пп	пп	у. ш. о.	п	пп		
13	0,375	13	у. ш. о.	пп	пп	у. ш. о.	п	п		
14	0,25	9	у. ш. о.	пп	п	у. ш. о.				

Результаты опытовъ, приведенные въ вышеномѣщенныхъ таблицахъ, говорятъ о крайне высокомъ осмотическомъ давленіи въ устьицахъ и о большой разницѣ его въ послѣднихъ сравнительно съ прочей тканью листа. За исключеніемъ *Iris pumila*, осмотическое давленіе въ клеткахъ эпидермиса и листовой паренхимы мало разнятся. Для большей наглядности сведемъ результаты описанныхъ опытовъ въ одну таблицу.

Название растенія.	Устьица.	Паренхима.
Senecio Doria.	выше 80	22,5
Senecio Doria.	108	22,5
Centaurea orientalis.	53,7	21,4
Centaurea orientalis.	98	ниже 24
Iris pumila.	90	ниже 24
Iris pumila.	98	13
Eryngium campestre.	98	19,1
Verbascum Lychnitis.	80,5	17,9
Veronica incana.	90	45 (?)

Разница въ давленіяхъ весьма очевидна. Среднимъ для устьиць можно принять 90 — 100 атмосферъ, для прочихъ тканей — 20 атмосферъ. Что касается до опыта надъ *Veronica incana*, гдѣ давленіе въ эпидермисѣ равнялось 45 атмосферамъ, то поручиться за это число я не могу, такъ какъ волосяной покровъ на эпидермисѣ мѣшалъ произвести болѣе точную отмѣтку, повторенъ же опытъ не былъ.

Разница въ осмотическомъ давленіи замыкающихъ клѣтокъ при широко открытыхъ устьицахъ и въ остальной ткани листа можетъ быть объяснена конечно большимъ количествомъ осмотически сильныхъ веществъ въ первыхъ сравнительно съ послѣдними.

Посмотримъ, какъ при этихъ условіяхъ можетъ идти регуляровка устьиць. Остановимся на процессѣ замыканія, вызванномъ наступленіемъ избыточнаго испаренія среди дня при равномерномъ освѣщеніи. Чтобы произошло замыканіе устьиць, тургоръ клѣтокъ долженъ упасть, это паденіе можетъ зависеть или отъ потери воды вслѣдствіе усиленнаго испаренія или отъ уменьшенія осмотически сильныхъ веществъ. Предположимъ первое, т. е. что тургоръ падаетъ вслѣдствіи отдачи воды, количество же растворенныхъ веществъ въ клѣткѣ остается постояннымъ. Предположимъ далѣе, что эта потеря воды довела растеніе до первыхъ стадій увяданія и тургоръ паренхимныхъ клѣтокъ палъ до нуля; такое состояніе соотвѣтствуетъ началу плазмолиза, наступающему обычно въ 0,625 N калийной селитрѣ. Замыкающія клѣтки при этихъ условіяхъ, обладавъ болѣе высокимъ осмотическимъ давленіемъ, сохраняютъ свой тургоръ и устьица остаются широко открытыми. Чтобы вызвать въ нихъ первыя стадіи плазмолиза необходимо концентрацію раствора довести до 2, 6—3 N. Въ силу осмотическихъ явленій также концентрація будетъ и въ паренхимныхъ клѣткахъ, при этомъ количество воды въ послѣднихъ должно уменьшиться раза въ 4 — 5 сравнительно съ первоначальной стадіей плазмолиза, т. е. они должны потерять 75—80% воды.

Интересно, что къ сходнымъ выводамъ я пришелъ чисто опытно въ своей первой работѣ⁷⁾. Ставя растение съ широко открытыми устьицами въ условія крайне высокаго испаренія, я опредѣлялъ потерю воды взвѣшиваніемъ до полного замыканія устьицъ. Уже въ первыя 18 минутъ листь терялъ до 43% своего вѣса; можно было ожидать, что при болѣе длительномъ замыканіи потеря достигнетъ и большей величины, процентовъ 60. Если принять во вниманіе, что при вышеприведенныхъ вычисленіяхъ мы говорили во-первыхъ только о потерѣ воды листомъ, а не объ убыли общаго вѣса его, что во-вторыхъ сравнивать осмотическія давленія при столь различныхъ концентраціяхъ въ полной степени невозможно, то въ виду вышесказаннаго можно принять, что теоретическія расчисленія не далеко расходятся съ наблюденіями. Но потерять растенію 70% воды это значитъ почти засохнуть. Итакъ мы пришли къ крайне абсурдному выводу, что растеніе среди дня пока не засохнетъ не сможетъ закрыть свои устьица. Факты говорятъ обратное. Чтобы объяснить дневное замыканіе необходимо предположить, что убыль воды изъ замыкающихъ клѣтокъ можетъ идти не только за счетъ испаренія, но также за счетъ уменьшенія количества веществъ, растворенныхъ въ клѣточномъ соку. Въ окончательной формулировкѣ это приметъ такой видъ: избыточное дневное испареніе вызываетъ уменьшеніе осмотического давленія вплоть до его уравненія съ осмотическимъ давленіемъ прочихъ тканей листа. Только при этихъ условіяхъ возможно допустить существованіе растеній съ закрытыми устьицами и тургесцирующими тканями. Основываясь на этомъ, я приступилъ къ цѣлому ряду опытовъ съ измѣреніемъ осмотического давленія въ устьицахъ растеній, находящихся въ сухой атмосферѣ.

9 июля. Было срѣзаны нѣсколько листьевъ *Iris pumila* и перенесены на окно въ лабораторію. Испареніе здѣсь, какъ пришлось неоднократно наблюдать, было довольно сильное. На слѣдующій день устьица были найдены закрытыми; опредѣленіе осмотического давленія дало такіе результаты:

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	Устьица.	Паренхима.
1	1,50	53,7	ни	ни
2	1,25	45,6	ни	ни
3	1,00	35,8	ни	ни
4	0,75	26,6	ни	ни
5	0,625	22,5	ни	ни
6	0,50	17,9	н	н
7	0,375	13	ни	н
8	0,25	9	н	н

Ожиданія виолнѣ оправдались, осмотическое давленіе въ замыкающихъ клѣткахъ при раскрытыхъ устьицахъ оказалось равнымъ таковому же въ клѣткахъ паренхимы. И вмѣсто обычныхъ 90—98 атмосферъ мы видимъ только 13 атмосферъ.

10 іюля вечеромъ были срѣзаны экземпляры *Centaurea orientalis* и *Linum flavum*, поставлены въ воду и перенесены въ прозрачную стеклянную банку съ хлористымъ кальціемъ, которая была оставлена тутъ же на стени среди другихъ растеній. На слѣдующій день устьица у этихъ растеній были найдены закрытыми, и тургоръ тканей виолнѣ сохранился. Опредѣленіе осмотического давленія дало слѣдующіе результаты:

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	Centaurea orient.			Linum flavum.			Senecio Doria.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	1,50	53,7	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп
2	1,25	45,6	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп
3	1,00	35,8	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп
4	0,75	26,6	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп	шп
5	0,625	22,5	шп	шп	шп	шпш	шпш	ш	шпш	шпш	шпш
6	0,50	17,9	шпш	шпш	шпш	ш	шп	ш	ш	ш	ш
7	0,375	13	ш	ш	ш	ш	ш	ш	ш	ш	ш

Опытъ далъ совершенно тѣже результаты, что и предыдущій — осмотическое давленіе въ замыкающихъ клѣткахъ было такое же, какъ и въ паренхимѣ.

11 іюля были съ одного корня срѣзаны два побѣга *Centaurea orientalis*, одинъ изъ нихъ помѣщенъ въ прозрачную стеклянную банку съ хлористымъ кальціемъ, другой въ такую же, но съ атмосферой насыщенной парами воды. Оба экземпляра стояли рядомъ въ совершенно одинаковыхъ условіяхъ освѣщенія. На слѣдующій день у перваго устьица оказались закрытыми, у втораго же широко открытыми.

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	Сухая атмосфера.			Влажная атмосфера.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	3,00	108	шп	шп	шп	шп	шп	шп
2	2,75	98	шп	шп	шп	шп	шп	шп
3	2,50	90	шп	шп	шп	у. сл. о.	шп	шп
4	2,25	80,5	шп	шп	шп	у. сл. о.	шп	шп
5	2,00	71	шп	шп	шп	у. о.	шп	шп
6	1,75	57,8	шп	шп	шп	у. о.	шп	шп
7	1,50	53,7	шп	шп	шп	у. о.	шп	шп
8	1,25	45,6	шп	шп	шп	у. ш. о.	шп	шп
9	1,00	35,8	шп	шп	шп	у. ш. о.	шп	шп
10	0,75	26,6	шп	шп	шп	у. ш. о.	шп	шп
11	0,625	22,5	ш	шп	шп	у. ш. о.	шп	шп
12	0,50	17,9	с. сл. о. у.	шп	шп	у. ш. о.	шп	шп
13	0,375	13	у. сл. о.	ш	ш	у. ш. о.	ш	ш

Какъ видно изъ таблицы, сухая атмосфера вызвала пониженіе осмотического давленія въ замыкающихъ клѣткахъ и тѣмъ самымъ, закрываніе устьицъ; обратно — влажная атмосфера привела къ противоположнымъ результатамъ. Внутриклеточное давленіе въ первомъ случаѣ равнялось 26, 6 атмосферъ, во второмъ 98 атмосферъ.

Далѣе, экземпляръ изъ сухой атмосферы былъ перенесенъ во влажную, изъ влажной же въ сухую. Опредѣленіе осмотического давленія производилось на слѣдующій день.

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	Влажная атмосфера.			Сухая атмосфера.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	3,00	108	ппп	пп	пп	пп	пп	пп
2	2,75	98	ппп	пп	пп	пп	пп	пп
3	2,50	90	ппп	пп	пп	пп	пп	пп
4	2,25	80,5	п	пп	пп	пп	пп	пп
5	2,00	71	у. сл. о.	пп	пп	пп	пп	пп
6	1,75	57,8	у. о.	пп	пп	пп	пп	пп
7	1,50	53,7	у. о.	пп	пп	пп	пп	пп
8	1,25	45,6	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп
9	1,00	35,8	у. ш. о.	пп	пп	с. сл. о. у. п	пп	пп
10	0,75	26,6	у. ш. о.	п	п	у. сл. о.	п	п
11	0,625	22,5	у. ш. о.	п	п	у. сл. о.	п	п
12	0,50	17,9	у. ш. о.	п	п	у. о.	п	п

Какъ и слѣдовало ожидать, въ зависимости отъ условій испаренія измѣнились какъ осмотическое давленіе замыкающихъ клѣтокъ, такъ и состояніе устьицъ.

На основаніи вышеописанныхъ опытовъ можно предполагать, что у растений на корню въ естественныхъ условіяхъ происходитъ періодическое измѣненіе осмотического давленія въ замыкающихъ клѣткахъ въ теченіе дня въ зависимости отъ измѣненія условій испаренія. Первый развѣдочный опытъ въ этомъ направленіи былъ произведенъ надъ *Iris pumila*.

№№	Нормальность раствора.	Давленіе.	8 час. утра.			12 час. дня.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Паренхима.
1	1,50	53,7	пп	пп	пп	пп	пп	пп
2	1,25	45,6	п	пп	пп	пп	пп	пп
3	1,00	35,8	п	пп	пп	пп	пп	пп
4	0,75	26,6	п	пп	пп	пп	пп	пп
5	0,625	22,5	п	пп	пп	пп	пп	пп
6	0,50	17,9	п	пп	пп	пп	пп	пп
7	0,375	13	п	пп	пп	пп	пп	пп
8	0,25	9	п	п	п	п	п	п

№№	Нормальность растора.	Давленіе.	4 час. дня.			4 час. днп.			7 ч. 30 м. вечера.			7 ч. 30 м. вечера.		
			Свободно стоящій.			Влажная атмосфера.			Свободно стоящій.			Влажная атмосфера.		
			Устьица.	Эпидермисъ.	Черешкима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Черешкима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Черешкима.	Устьица.	Эпидермисъ.	Черешкима.
1	3.00	108	пп	пп	пп	п	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
2	2.75	98	пп	пп	пп	у. сл. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
3	2.50	90	пп	пп	пп	у. сл. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
4	2.25	80.5	пп	пп	пп	у. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
5	2.00	71	пп	пп	пп	у. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
6	1.75	57.8	пп	пп	пп	у. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
7	1.50	53.7	пп	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
8	1.25	45.6	пп	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
9	1.00	35.6	ппп	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
10	0.75	26.6	ппп	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
11	0.625	22.5	п	пп	пп	у. ш. о.	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп	пп
12	0.50	17.9	п	п	п	п	п	п	пп	п	п	п	п	п
13	0.375	13	п	п	п	п	п	п	п	п	п	п	п	п

Такимъ образомъ въ 8 ч. у. у свободно стоявшаго экземпляра осмотическое давленіе равнилось 108 атм., у экземпляра во влажной атмосферѣ— 90 атм.; увеличеніе транспираціи отразилось, конечно, лишь на первомъ и понизило давленіе къ 12 ч. д. до 22,5 атм., у второго же стояло высоко — 108 атм.; съ умѣреніемъ жара испареніе понизилось и давленіе у перваго начало подниматься, почему и находимъ у него 35,8 атм., у второго осталось прежнимъ—108 атм.; къ вечеру сказалось ослабленіе свѣта одинаково на обоихъ и давленіе пало къ 7 ч. 30 м. в. у перваго до 17,9 атм., у второго до 22,5 атм.

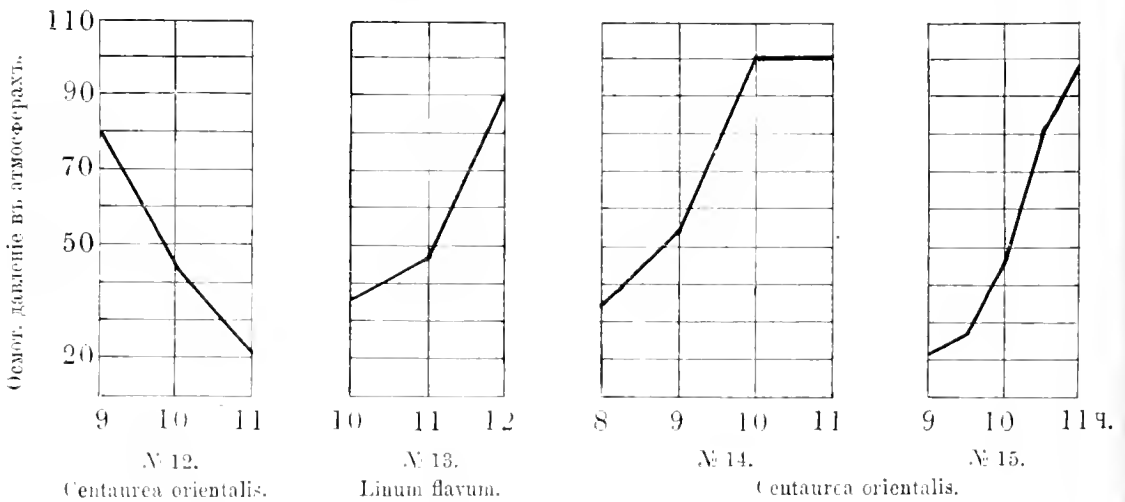
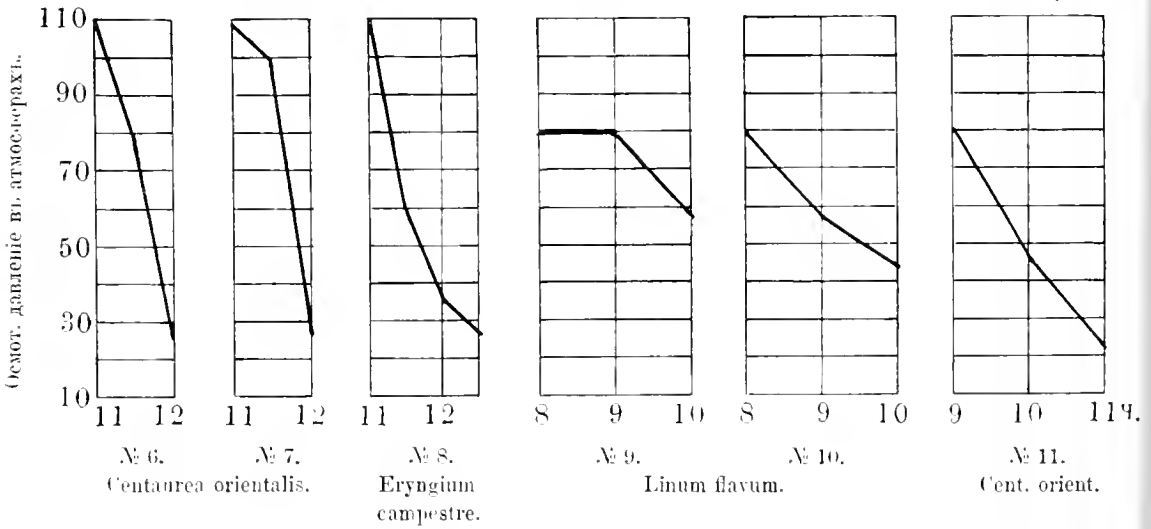
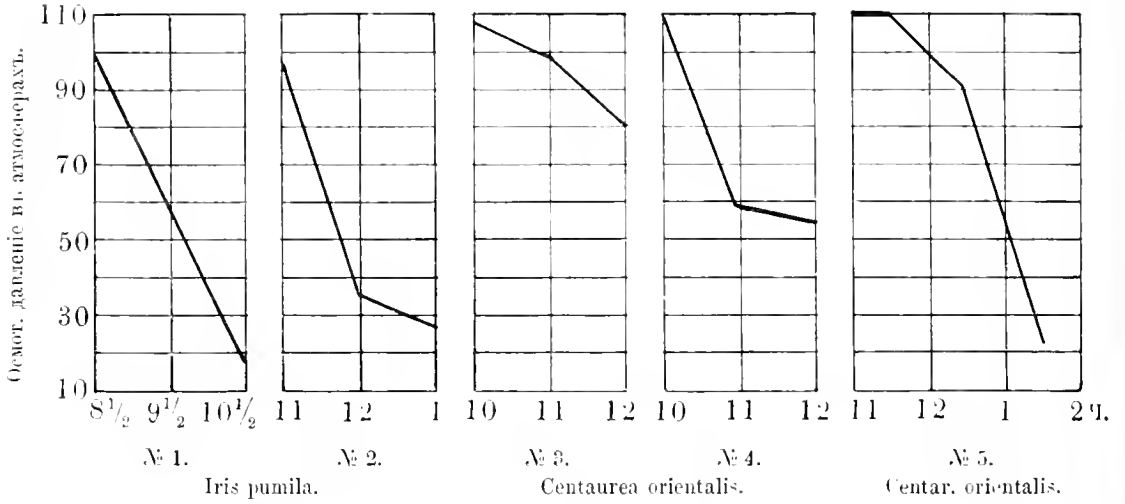
Далѣе представлялось интереснымъ опредѣлить скорость процесса.

Опыты велись въ двухъ направленіяхъ, съ одной стороны растенія съ широко открытыми устьицами переносились въ условія избыточнаго испаренія, съ другой у растеній съ закрытыми устьицами понижалось испареніе.

11 июля. Листъ *Iris pumila* съ широко открытыми устьицами былъ срезанъ и помѣщенъ въ сухую атмосферу съ хлористымъ кальціемъ. Начальное осмотическое давленіе въ замыкающихъ клѣткахъ было 98 атм. Черезъ 2 часа послѣ пребыванія въ сухомъ воздухѣ давленіе пало до 17,9 атм. См. кривую № 1.

12 июля. Листъ *Iris pumila* съ широкооткрытыми устьицами положенъ на столѣ въ лабораторіи безъ доступа воды. Начальное осмотическое давленіе—98 атм.; черезъ часъ послѣ усиленнаго испаренія — 35,8 атм.; еще черезъ часъ — 26,6 атм. См. кривую № 2.

18 июля. Два экземпляра *Centaurea orientalis* съ широко открытыми



устыщами перенесены въ атмосферу съ хлористымъ кальціемъ. Начальное давленіе въ 10 ч. у. = 108 атм.; 11 ч. у одного = 98, у другого = 57,8 атм.; въ 12 ч. у перваго = 80,5 атм., у втораго = 53,7; 4 ч. 30 м. у перваго 53,7 атм., у втораго = 22,5 атм. Вѣроятно испареніе не оказалось слишкомъ избыточнымъ. См. кривья № 3 и № 4.

21 іюля. Въ сходномъ опытѣ съ *Centaurea orientalis* давленіе черезъ 1 часъ пало съ 98 атм. до 71.

Велись также опыты съ растеніями на корню. Растеніе выдерживалось предварительно во влажной атмосферѣ подъ банкой, затѣмъ среди дня, когда условія испаренія сильно повышались, банка снималась.

Въ первомъ опытѣ начальное давленіе было выше 108 атм.; черезъ полчаса — 108; еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа 98; черезъ $\frac{1}{2}$ часа 90; еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа (2 часа отъ начала опыта) — 26,6 атм.; и наконецъ еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа 22,5 атм. См. кривую № 5.

Въ другомъ случаѣ вначалѣ 108 атм.; черезъ $\frac{1}{2}$ часа — 80,5; черезъ $\frac{1}{2}$ часа 26,6 атм. См. кривую № 6.

Въ третьемъ опытѣ вначалѣ 108 атм.; черезъ 15 мин. — 99; еще черезъ 30 мин. — 26,6 атм. См. кривую № 7.

Eryngium campestre далъ сходные результаты: въ началѣ — 108 атм.; черезъ $\frac{1}{2}$ ч. — 57,8; черезъ $\frac{1}{2}$ ч. — 35,8; наконецъ еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа 26,6 атм. См. кривую № 8.

Какъ видно изъ опытовъ, процессъ замыканія заканчивается въ 1—2 часа. Можно предполагать, что скорость его можетъ колебаться въ зависимости отъ интензивности испаренія, но имѣетъ свою нѣкоторую предѣльную величину. Для выясненія вопроса, растенія съ одинаково широко открытыми устьицами помѣщались въ различныя условія испаренія. Трудно было подобрать подходящія ступени, опытъ усложнялся еще тѣмъ, что слишкомъ повышенное испареніе приводило растеніе слишкомъ быстро къ гибели.

21 іюля. Экземпляръ *Linum flavum* былъ разрѣзанъ на двѣ части, одна половина (I) оставлена въ водѣ въ атмосферу съ хлористымъ кальціемъ, другая же (II) положена на столѣ безъ доступа воды. Начальное давленіе обѣихъ равнялось 80,5 атм.; черезъ 1 часъ у I = 80,5; у II = 57,8; еще черезъ 1 часъ у I = 57,8; у II = 45,6; дальнѣйшія наблюденія велись только съ I, такъ какъ второй погибъ; черезъ 2 часа у I = 35,8; и наконецъ черезъ 45 мин. у I = 22,5 атм. См. кривья № 9 и № 10.

22 іюля. Два экземпляра *Centaurea orientalis* стояли на корню подъ банкой во влажной атмосферѣ. Одинъ изъ нихъ (I) оставался на корню, по

банка была свята, другой (II) былъ срѣзанъ и въ приборѣ Веска поставленъ въ стени на столѣ непосредственно на вѣтру и подѣ солнечными лучами. Подѣ конецъ опыта I, хотя и закрылъ свои устья, сохранилъ вполнѣ свѣжесть; II же погнѣбъ и засохъ. Начальное давленіе у обоихъ экземпляровъ равняло 80,5 атм.; черезъ 1 часъ = 45,6; еще черезъ 1 часъ = 22,6 атм. См. кривую № 11 (I) и № 12 (II).

Только что описанный опытъ съ *Linum flavum* указываетъ, что скорость паденія осмотического давленія въ замыкающихъ клѣткахъ стоитъ въ тѣсной связи съ условіями испаренія; такъ черезъ часъ у слабо испаряющаго растенія давленіе = 80,5 атм., у сильно испаряющаго = 57,8. Опытъ съ *Centaurea orientalis* свидѣтельствуетъ, что скорость процесса является въ большей или меньшей степени автономной. Несмотря на крайне различныя условія потери воды, процессъ въ обоихъ случаяхъ шелъ съ одинаковой скоростью.

Въ дальнѣйшихъ опытахъ я направилъ процессъ въ обратную сторону, т. е., переносъ растенія съ закрытыми устьицами въ атмосферу влажную, я вызывалъ у нихъ повышеніе осмотического давленія въ замыкающихъ клѣткахъ и вмѣстѣ съ тѣмъ раскрываніе устьицъ.

18 июля. Экземпляръ *Linum flavum* изъ сухой атмосферы былъ перенесенъ во влажную. Въ началѣ давленіе равнялось 35,8 атм.; черезъ 1 часъ = 45,6; еще черезъ 1 часъ — 90 атм. См. кривую № 13.

20 июля. Точно такой же опытъ съ *Centaurea orientalis*. Начальное давленіе = 35,8 атм.; черезъ 1 часъ = 53,7 атм.; еще черезъ 1 часъ = 98 атм.; и наконецъ еще черезъ 1 часъ = 98 атм. См. кривую № 14.

23 июля. Опытъ съ *Centaurea orientalis* на корню. Былъ избранъ экземпляръ съ закрытыми устьицами, накрытъ банкой, политъ водой, и черезъ каждые полчаса велось увлажненіе атмосферы опрыскиваніемъ изъ пульверизатора. Въ началѣ давленія = 22,5 атм.; черезъ $\frac{1}{2}$ часа = 26,6; еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа = 45,6 атм.; еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа = 80,5 атм.; наконецъ еще черезъ $\frac{1}{2}$ часа = 99 атм. См. кривую № 15.

Какъ видно изъ описанія опытовъ, и еще лучше изъ ниже помещенныхъ кривыхъ, процессъ уменьшенія осмотически сильныхъ веществъ въ клѣточномъ соку замыкающихъ клѣтокъ имѣетъ опредѣленную скорость, заканчиваясь приблизительно въ теченіи 2 час., почему и закрываніе устьицъ идетъ медленно. Растеніе съ широко открытыми устьицами при избыточномъ испареніи успѣваетъ не только увянуть, но даже засохнуть прежде чѣмъ произойдетъ уравненіе осмотическихъ давленій во всѣхъ тканяхъ листа.

Мысль, что осмотическое давленіе въ замыкающихъ клѣткахъ при раскрытыхъ устьицахъ должно превышать таковое въ клѣткахъ эпидер-

миса, была высказана Schwendener'ом²⁾, который чисто теоретически, основываясь на толщине стѣнокъ, предполагалъ разницу въ 5—10 атмосферъ. Но Pfeffer³⁾ на опытѣ надъ *Amaryllis formosissima* опровергъ это теоретическое предположеніе Schwendener'a; вѣроятно, Pfeffer потому получилъ отрицательные результаты, что растеніе взятое имъ имѣло сравнительно слабооткрытыя устьища.

Можно ожидать, что кривая давленія при открытыхъ устьищахъ будетъ болѣе или менѣе тѣсно совпадать съ кривой испаренія, или во всякомъ случаѣ, если мы игнорируемъ мелкія кратковременныя колебанія связанныя съ доставкой воды, ходъ кривыхъ будетъ имѣть одинаковое направленіе. И какъ мы, зная ширину щели извѣстнаго растенія, въ болыней или меньшей степени, что показали опыты Renner'a³⁾, можемъ судить о величинѣ испаренія, точно такія же данныя получатся при изученіи величины осмотического давленія.

Загрудненіе въ томъ, что паденіе давленія врядъ ли будетъ соответствовать въ той же степени уменьшенію щели, особенно если принять во вниманіе, что вычисленіе осмотического давленія при высокихъ концентраціяхъ слишкомъ приближительно. Самое большее, о чемъ мы можемъ говорить, это о совпаденіи направленій кривыхъ. Мною былъ продѣланъ опытъ въ этомъ направленіи, давшій хорошіе результаты. Но за недостаткомъ времени я не могъ изучить вопросъ болѣе подробно.

22 іюля. Были срѣзаны два экземпляра *Centaurea orientalis* съ одного корня, предварительно, для болѣе полнаго раскрыванія устьищъ, выдержанны въ влажной атмосферѣ. Одинъ для изученія хода испаренія былъ заключенъ въ приборъ Веска и поставленъ на вѣсы, у другого, стоявнаго тутъ же, измѣрялось осмотическое давленіе въ замыкающихъ клеткахъ. Въ началѣ опыта оно равнялось 90 атмосферъ; черезъ 1 часъ—45,6 атмосферъ, и къ концу—22,5 атмосферъ.

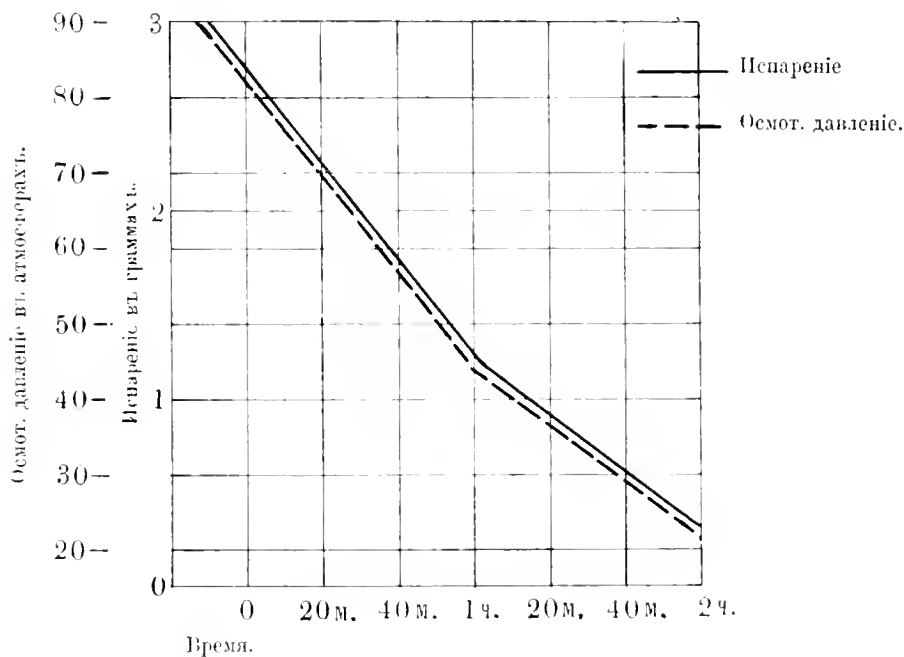
Наблюденіе за испареніемъ дало слѣдующія величины.

Время.	Черезъ сколько мин.	Испарило граммовъ,	Тоже на 1 час.	Время.	Черезъ сколько мин.	Испарило граммовъ,	Тоже на 1 час.
9 ч. 14 м.	2	—	—	9 ч. 46 ¹ / ₂ м.	41 ¹ / ₂	0.15	2.0
9 » 16 »	2	0.1	3.0	9 » 53 ¹ / ₂ »	7	0.25	2.1
9 » 18 ¹ / ₂ м.	21 ¹ / ₂	0.1	2.4	10 » 11 ¹ / ₂ »	8	0.3	2.2
9 » 21 м.	21 ¹ / ₂	0.1	2.4	10 » 22 м.	20 ¹ / ₂	0.4	1.2
9 » 23 »	2	0.1	3.0	10 » 31 »	9	0.2	1.3
9 » 25 ¹ / ₂ м.	21 ¹ / ₂	0.1	2.4	10 » 39 »	8	0.2	1.2
9 » 28 ¹ / ₂ »	3	0.1	2.0	10 » 51 »	12	0.2	1.0
9 » 33 м.	41 ¹ / ₂	0.2	2.7	11 » 10 »	19	0.2	0.63
9 » 42 »	9	0.1	2.7	11 » 30 »	20	0.1	0.3

Начальное испарение достигало 3,0 граммовъ на 1 часть, послѣ 10 часовъ, т. е. черезъ 1 часть, оно упало до 1,2 граммовъ, и въ концѣ опыта до 0,3 граммовъ.

Попробуемъ вычертить кривыя испаренія и давленія, при чемъ ихъ высшую и низшую точки совмѣстимъ.

На оси абсциссъ отложимъ время, на оси ординатъ величины испаренія и давленія.

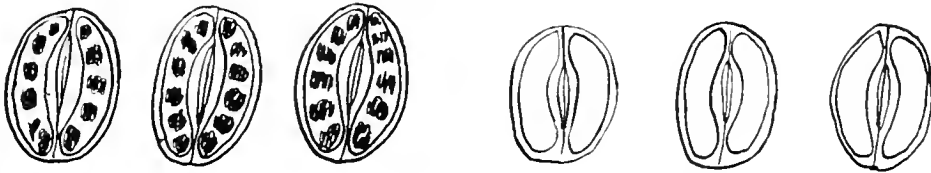


Какъ видно кривыя довольно тѣсно прилегаютъ другъ къ другу.

Какіе же физиологическіе процессы идутъ въ замыкающихъ клѣткахъ, вызывающіе измѣненіе осмотического давленія? Невольно напрашивается отвѣтъ, что тутъ мы имѣемъ дѣло съ работой диастатическихъ энзимовъ, переводящихъ крахмалъ въ сахаръ и обратно, въ зависимости отъ измѣненія условій испаренія, т. е. что регулировка устьицъ есть процессъ энзиматическій. Источникомъ подобнаго заключенія могутъ служить опыты Ллоуда⁶⁾, наблюдавшаго одновременное съ дневнымъ раскрытіемъ устьицъ раствореніе крахмала; чѣмъ шире была щель, тѣмъ менѣе оставалось крахмала въ замыкающихъ клѣткахъ, который къ серединѣ дня постепенно исчезалъ, къ вечеру вновь накоплялся въ большомъ количествѣ.

Дальнѣйшія свои изслѣдованія я и направилъ въ сторону изученія вопроса о появленіи и исчезновеніи крахмала, въ связи съ замыканіемъ и

размыкаиѣмъ устьицъ въ зависимости отъ измѣненія условій испаренія. Первые изслѣдованія были произведены надъ *Centaurea orientalis* при помощи іода въ іодистомъ калии. Съ одного корня были срѣзаны два экземпляра, одинъ изъ нихъ стоялъ въ прозрачной стеклянной банкѣ съ хлористымъ кальціемъ, другой въ такой же банкѣ, но въ атмосферѣ насыщенной парами воды стоялъ тутъ же. У перваго устьица были закрыты и переполнены крахмаломъ (№ 1), у втораго широко открыты и въ нихъ нельзя было замѣтить послѣдняго (№ 2). Осмотическое давленіе у перваго равнялось 26,6 атмосферамъ, у втораго — 99 атмосферамъ. Ниже помѣщены рисунки,



№ 1 и № 4.

№ 2 и № 3.

сдѣланные при помощи рисовальной камеры, изображающіе количество крахмала.

Затѣмъ первый экземпляръ былъ перенесенъ изъ сухой атмосферы во влажную, второй же обратно изъ влажной въ сухую. У перваго устьица оказались широко открытыми и крахмалъ изъ нихъ исчезъ (№ 3), осмотическое же давленіе равнялось 90 атмосферамъ, у втораго устьица закрылись и переполнились крахмаломъ (№ 4) и давленіе пало до 45,6 атмосферъ.

При веденіи вышеописанныхъ опытовъ надъ измѣреніемъ осмотическаго давленія при различныхъ условіяхъ испаренія мною иногда производились реакціи на крахмалъ іодомъ въ іодистомъ калии. Результаты получились слѣдующіе: обнаруженъ крахмалъ у *Centaurea orientalis* при осмотическомъ давленіи въ 17,9 атмосферъ; 17,9; 22,5; 26,6; 35,8 и 35,8 атмосферъ; у *Iris pumila* при 45,6 атмосферъ; у *Senecio Doria* при 53,7 атмосферъ; у *Linum flavum* при 35,8 атмосферъ. Крахмала не оказалось у *Centaurea orientalis* при 71; 108; 108 атмосферъ; у *Iris pumila* при 80,5 атмосферъ; у *Senecio Doria* при 108 атмосферъ.

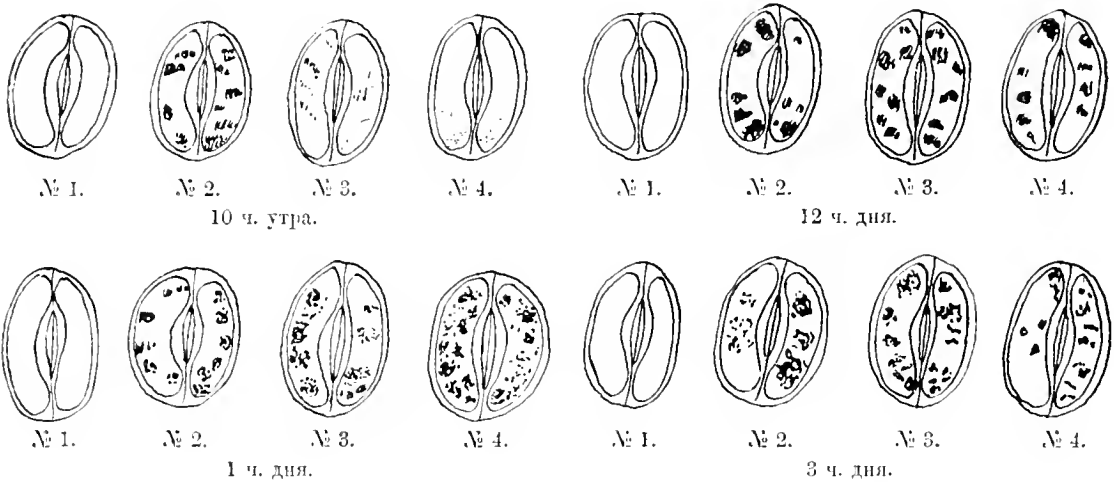
При дальнѣйшемъ изученіи я пользовался уже болѣе тонкой реакціей, именно хлоралгидратомъ съ іодомъ.

1 августа. Предварительно 5 побѣговъ отъ одного корня *Origanum vulgare* выдерживались нѣсколько дней подъ банкой при частомъ увлажненіи какъ почвы, такъ и воздуха.

Устьица у всѣхъ были широко открыты. Для опыта два побѣга (№ 1)

были оставлены на корню подъ банкой; одинъ (№ 2) также на корню, но вынуть изъ подъ банки и такимъ образомъ быть переведенъ въ условія интензивнаго испаренія; два побѣга (№ 3) (№ 4) были срубаны и поставлены въ приборахъ Веска на окно въ лабораторіи, гдѣ испареніе у нихъ шло быстрымъ темномъ. Въ началѣ опыта въ 9 часовъ утра при раскрытыхъ устьицахъ реакція на крахмалъ дала отрицательный результатъ: его не оказалось ни въ одной замыкающей клеткѣ.

Наблюденія были повторены въ 10 ч., 12 ч., 1 ч. и 3 ч. дня.



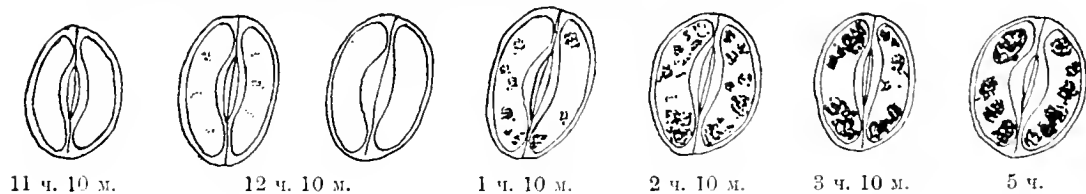
Ниже помѣщены рисунки съ изображеніемъ крахмала, исполненные при помощи рисовальной камеры; для образца выбирался средний случай, что было не трудно сдѣлать, такъ какъ устьица показывали большую однородность.

И такъ у № 1, стоявшаго все время во влажной атмосферѣ и имѣвшаго широко открытыя устьица въ теченіи опыта, реакція на крахмалъ давала все время отрицательные результаты. Прочіе экземпляры, испареніе которыхъ было такъ высоко, что № 3 и № 4 обваружили даже легкое увяданіе въ началѣ, закрыли устьица уже черезъ часъ, накопивъ въ нихъ большое количество крахмала.

1 августа. Два экземпляра *Campanula glomerata*, имѣвшіе широко открытыя устьица, дали отрицательную реакцію на крахмалъ. Послѣ переноса ихъ въ сухую атмосферу замыкающія клетки начали въ большомъ количествѣ накапливать крахмалъ, какъ и въ предыдущемъ опытѣ.

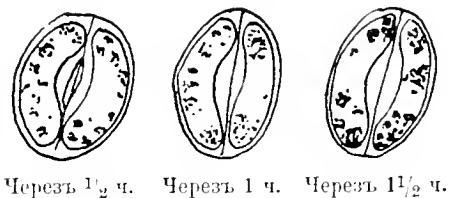
2 августа опытъ съ *Origanum vulgare* былъ повторенъ надъ побѣгами, оставшимися подъ банкой во влажной атмосферѣ со вчерашняго дня.

Устьица были широко открыты и не имѣли крахмала. Въ 11 ч. 10 м. банка была снята. Новыя опредѣленія крахмала были произведены въ 12 ч. 10 м., 1 ч. 10 м., 3 ч. 10 м. и 5 часовъ. Какъ видно изъ рисунковъ, исполненныхъ рисовальной камерой, все время идетъ накопленіе крахмала.



3 августа. Я попытался опредѣлить скорость появленія крахмала, для чего экземпляръ *Origanum vulgare*, съ широко открытыми устьицами, не содержащими крахмала, былъ положенъ на окно безъ доступа воды. Шло быстрое увяданіе и крахмалъ началъ появляться въ сравнительно большомъ количествѣ уже черезъ $\frac{1}{2}$ часа, что видно по рисункамъ.

И такъ существуетъ несомнѣнная зависимость между регулировкой устьиць, въ связи съ условіями испаренія, и измѣненіемъ содержанія крахмала, тѣсно связаннымъ съ колебаніемъ осмотического давленія.



Регулировка устьиць сопровождается физиологическими процессами, которые рѣшаются въ слѣдующемъ видѣ.

Измѣненіе общаго содержанія воды въ растенія является стимуломъ, обуславливающимъ начало работы энзимовъ въ замыкающихъ клѣткахъ, способныхъ переводить крахмалъ изъ состоянія нерастворимаго въ растворимое (вѣроятно въ сахаръ) или обратно. Слѣдствіемъ этой работы будетъ измѣненіе осмотическихъ свойствъ клѣточного сока и силы тургора; послѣдній въ свою очередь отразится на состояніи устьица и вызоветъ либо его раскрываніе, либо замыканіе. Этотъ физиологическій процессъ имѣетъ опредѣленную скорость и для полнаго его завершенія требуется часъ-два.

Слѣдствіемъ процессовъ, идущихъ въ замыкающихъ клѣткахъ, является большая автономность устьиць по отношенію къ прочимъ тканямъ листа. И нельзя регулировку ихъ сводить къ чисто механическимъ процессамъ, связаннымъ съ устройствомъ стѣнокъ и количествомъ имѣющейся воды. Послѣдніе суть только средства, непользуемая живыми протопластами въ зависимости отъ вышнихъ стимуловъ, которые способны направлять процессъ въ ту или другую сторону. Такъ стимулъ темноты, не смотря на

избытокъ воды, вызываетъ въ протопластѣ процессы, приводящіе къ уменьшенію количества осмотически сильныхъ веществъ, слѣдствіемъ чего является замыканіе устьицъ. Стимуль свѣта дѣйствуетъ въ обратномъ направленіи. Наконецъ при постоянномъ освѣщеніи стимуль содержанія воды въ растеніи можетъ вызвать или увеличеніе или уменьшеніе количества осмотически сильныхъ веществъ въ замыкающихъ клеткахъ и тѣмъ самымъ измѣнить состояніе устьицъ.

Литература.

- 1) V. Mohl, Verm. Schriften und Bot. Ztg. 1856.
- 2) Schwendener, Monatsber. Berl. Akad. 833. 1881.
- 3) Leitgeb, Mittheil. d. bot. Instituts zu Graz, Bd. 1, 4—5) Stahl, Bot. Ztg. 1894.
- 6) Lloyd, The physiology of stomata. Washington. 1908.
- 7) Ильинъ, Трд. Им. Сиб. Общ. Ест. III. XLII. 1911.
- 8) Pfeffer, Pflanzenphysiologie. 1897.
- 9) Renner, Ber. bot. Ges. 29—30. 1912.

С.-Петербургъ,
Ботаническій Кабинетъ Университета.
1913 г.

L'Uranium Y et la place qu'il occupe dans la série de l'uranium.

Par G. N. Antonov (Antonoff).

(Présenté à l'Académie le 16/29 Octobre 1913).

Dans un article intitulé «Les produits de désintégration de l'uranium», paru dans le Phil. Mag. en Septembre de l'année 1911, nous avons cherché à démontrer qu'en se désintégrant, l'uranium donnait simultanément deux produits, l'uranium X et l'uranium Y. La quantité du premier étant plus forte, nous l'avons considéré comme un produit direct; la quantité du deuxième étant minimale, nous l'avons caractérisé comme un produit latéral.

En traitant le rapport qui existe entre l'uranium X et l'uranium Y nous avons cherché à démontrer que l'uranium Y n'était ni antérieur ni postérieur comme production de l'uranium X. Deux alternatives se présentaient donc: ou bien l'uranium Y dérive directement de l'uranium pendant la désintégration ou bien il provient d'une substance quelconque, toujours unie à l'uranium et non séparable de lui dans les conditions habituelles. Pour éliminer cette possibilité, nous avons porté toute notre attention sur la purification de l'uranium et nous avons pris des précautions particulières pour détacher de l'uranium les dernières traces de tous les éléments radioactifs connus.

Une fois le but atteint, nous avons réussi à constater dans l'uranium la présence d'un produit à période de 1,5 jours. Nous l'avons décrit alors comme un nouvel élément en lui donnant le nom d'*uranium Y*. L'expérience démontre que l'uranium Y est un produit latéral dans la série de l'uranium.

Or, certaines données publiées récemment semblent mettre en doute jusqu'à l'existence même de l'uranium Y. Ainsi le N° de Mars de l'année courante de Phil. Mag. contient un article intitulé «The existence of Uranium Y», issu du laboratoire Soddy et dû à la plume de A. Fleck.

L'auteur de cet article cherche à démontrer que les résultats par nous obtenus sont dus à la présence dans notre uranium de traces de thorium. En opérant au moyen d'une préparation d'uranium qui contenait du thorium, Fleck obtenait des résultats «semblables aux nôtres». Mais lorsque la même expérience était reproduite au moyen d'un uranium scrupuleusement purifié par Soddy, et ne contenant aucune trace de thorium, le dit auteur ne découvrait dans l'uranium que la présence de l'uranium X.

Après avoir pris connaissance de cet écrit, nous comprimes immédiatement l'erreur de Fleck en ce qui concernait l'identification de l'uranium Y avec

les produits du thorium. Jadis nous avons expérimenté aussi avec de l'uranium contenant du thorium et nous avons démontré que dans ces conditions un mélange de produits du thorium se séparait en même temps que l'uranium X. Il serait bien difficile de comprendre comment le mélange de plusieurs produits pourrait simuler la présence d'un seul produit à période de 1,5 jours.

Quant à l'affirmation de Fleck que l'uranium purifié de Soddy ne contient aucuns produits sauf l'uranium X, elle nous laissait complètement désarmé. Il nous restait donc à recourir à l'expérience.

Bien que nous fussions convaincus de ce que l'insuccès de Fleck tenait aux conditions quelque peu différentes dans lesquelles il avait opéré, néanmoins, nous étions embarrassé de savoir exactement dans quelles conditions Soddy avait préparé son uranium. Tout ce que nous savions, c'est que notre uranium contenait invariablement de l'uranium Y et que nous n'avions pas réussi à trouver de moyens capables d'éliminer ce dernier définitivement de l'uranium. Dans ces conditions, nos expériences devenaient peu probantes attendu qu'on pouvait toujours nous opposer l'impureté de notre uranium, alors que de notre côté nous n'avions pas la possibilité de vérifier si Fleck opérait dans les mêmes conditions que nous. Cette discussion risquait donc de s'éterniser.

En raison des circonstances indiquées et sur le conseil de Rutherford, nous demandâmes à M. Soddy de bien vouloir nous envoyer son uranium afin de pouvoir répéter nos expériences concernant la production de l'uranium Y. M. Soddy, nous envoya fort aimablement 60 grammes de son nitrate d'urane purifié.

Des la première expérience (avec cette substance) nous réussîmes à obtenir l'uranium Y et à confirmer ainsi toutes nos anciennes déductions.

Nous en informâmes M. Soddy en lui indiquant par écrit quelques détails concernant notre méthode de séparation de l'uranium X; en retour nous reçûmes une réponse qui expliquait l'idée erronée que lui et ses collaborateurs avaient conçue des conditions de notre expérience par l'insuffisance des données descriptives contenues dans notre article anglais¹⁾. Actuellement nous avons réussi à perfectionner considérablement le procédé de séparation de l'uranium Y et nous avons l'intention de le décrire sous peu d'une façon détaillée.

Ceci nous a donné la possibilité de définir plus exactement le rapport des activités de l'uranium X et de l'uranium Y; nous comparons les rayons durs de l'uranium X avec les rayons les plus durs de l'uranium Y. L'activité de ces derniers est au moins $\frac{2}{100}$ de l'activité des premiers.

L'ordre de cette grandeur répond à peu près à la grandeur supposée au cas où l'Ur Y est la source primaire de la série de l'actinium.

1) Antonoff, Phil. Mag. 22, p. 419. 1911.

Оглавление. — Sommaire.

	СТР.		РАС.
П. И. Вальденъ. Краткій отчетъ о поѣздкѣ въ Брюссель и участіи въ трудахъ съѣзда „Международнаго Союза Химическихъ Обществъ“	829	*P. I. Walden. Rapport sur une mission scientifique à Bruxelles pour prendre part aux travaux de la Conférence de l'Association Internationale des Sociétés Chimiques.	829
Князь Б. Б. Голицынъ. Отчетъ о заграничной командировкѣ лѣтомъ 1913 года	833	*Prince B. Golitsyn (Galitzine). Rapport sur une mission scientifique à l'étranger en été 1913.	833
Статьи:		Mémoires:	
В. С. Ильинъ. Регулировка устьицъ въ связи съ измѣненіемъ осмотического давленія.	855	*W. Hjin. Le travail des stomates comme fonction de la pression osmotique . . .	855
*Г. Н. Антоновъ. Ураній Y и его мѣсто въ серіи Уранія.	875	G. N. Antonov (Antonoff). L'Uranium Y et la place qu'il occupe dans la série de l'uranium	875

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.
 Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ.
 Октябрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь Академикъ С. Ольденбургъ.

Типографія Императорской Академіи Наукъ. (Вас. Остр., 9-я л., № 12).

4505

1913.

№ 16.

ИЗВѢСТІЯ
ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

15 НОЯБРЯ.

BULLETIN
DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES
DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

15 NOVEMBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для изданія „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI série) — „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходить два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое іюня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятомъ Конференціею форматѣ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлечения изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академика, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго нумера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ внѣ С.-Петербурга лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимаетъ на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступления, въ соответствующихъ нумерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти оттисковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать оттиски сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ оттисковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ оттисковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ разсылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и допояняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у комиссіонеровъ Академіи, пѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

ИЗВЛЕЧЕНІЯ

ИЗЪ ПРОТОКОЛОВЪ ЗАСѢДАНІЙ АКАДЕМІИ.

ОБЩЕЕ СОБРАНІЕ.

ЗАСѢДАНИЕ 7 СЕНТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Собранія, что 9 сентября н. ст. с. г. скончался въ Прагѣ на 61-мъ году жизни членъ Совѣта Королевскаго Чешскаго Научнаго Общества (Královská Česká Společnost Nauk), профессоръ Адольфъ Гофманъ (Adolf Hofmann), о чемъ названное Общество извѣстило Академію объявленіемъ отъ 10 сентября н. ст. с. г.

Положено выразить Королевскому Чешскому Научному Обществу соболезнованіе отъ имени Академіи.

Министръ Народнаго Просвѣщенія обратился къ Августѣйшему Президенту Академіи съ нижеслѣдующимъ отношеніемъ отъ 16 августа с. г. за № 34274:

„Велѣдствіе отношенія отъ 26 мая 1911 г., за № 1721, имѣю честь препроводить при семъ Вашему Императорскому Высочеству списокъ съ Высочайше утвержденнаго 13 іюля с. г. одобреннаго Государственнымъ Совѣтомъ и Государственною Думою закона, съ 2 приложениями, объ установленіи Положенія и питанія литературно-театральнаго Музея Императорской Академіи Наукъ имени Алексеѣ Бахрушина въ Москвѣ, приговоруя, что объ открытіи въ распоряженіе Правленія Академіи Наукъ указаннаго въ н. IV настоящаго закона кредита постѣдуетъ дополнительное распоряженіе“.

Положено: 1) передать все дѣло о Музеѣ имени А. Бахрушина въ Отдѣленіе Русскаго языка и словесности; 2) увѣдомить обо всемъ изложенномъ А. А. Бахрушина.

За Министра, Товарищъ Министра Народнаго Просвѣщенія баронъ М. А. Таубе препроводилъ Вице-Президенту Академіи, при отношеніи отъ 13 іюня с. г. за № 25463, для передачи Императорской Академіи Наукъ, на уемотрѣніе, представленіе Воронежскаго Губернатора за № 1322, съ 3 приложениями, по вопросу объ упрощеніи Русскаго правописанія.

Положено передать присланную переписку, по принадлежности, въ Комиссію по вопросу о Русскомъ правописаніи.

За Министра, Исполняющій обязанности Товарища Министра Внутреннихъ Дѣлъ т. е. В. Г. Кондоиди обратился къ Непремѣнному Секретарю съ нижеслѣдующимъ письмомъ отъ 25 мая с. г. за № 15597:

„Велѣдствіе отношенія за № 1279 имѣю честь увѣдомить Ваше Превосходительство, что со стороны Министерства Внутреннихъ Дѣлъ не встрѣчается препятствій къ принятію Императорскою Академіею Наукъ подъ свое покровительство Минусинскаго Городскаго Мартыановскаго Музея.

„Къ сему считаю необходимымъ добавить, что Министерствомъ Внутреннихъ Дѣлъ предположено просить въ законодательномъ порядкѣ увеличеніе отпускаемаго названному Музею пособия отъ казны, при чемъ, согласно съ отзывомъ Министерства Финансовъ и Государственнаго Контроля по сему предмету, увеличеніе размѣра пособия опредѣлено въ 1500 руб. въ годъ, т. е. всего Музею предположено отпускать впредь изъ казны по 3000 руб. въ годъ“.

Положено сообщить объ этомъ въ Комиссію Директоровъ Академическихкихъ Музеевъ, Минусинскому Городскому Управленію и Комитету Минусинскаго Городскаго Мартыановскаго Музея.

Якутскій Губернаторъ циркулярнымъ отношеніемъ отъ 24 іюня с. г. за № 77 просилъ Академію принять участіе въ торжествѣ открытія Якутскаго Отдѣла Императорскаго Русскаго Географическаго Общества, назначенномъ на 25 августа с. г.

Непремѣнный Секретарь доложилъ, что имъ была послана Якутскому Губернатору отъ имени Академіи привѣтственная телеграмма 23 августа с. г. за № 1864.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Совѣтъ Воронежскаго Сельскохозяйственнаго Института Императора Петра I циркулярнымъ отношеніемъ отъ 21 августа с. г. за № 1187 увѣдомилъ Академію о томъ, что торжественное открытіе Института назначено на 14 сентября с. г., въ 1 часъ дня.

Положено привѣтствовать названный Институтъ въ день его открытія телеграммою отъ имени Академіи.

Комиссаръ Научнаго Отдѣла Выставки Приамурскаго Края въ ознаменованіе 300-лѣтія Царствованія Дома Романовыхъ, отношеніемъ отъ 2 мая с. г. за № 35, довелъ до свѣдѣнія Академіи, что совѣщаніе комиссаровъ названнаго Отдѣла отъ 20 апрѣля сего года постановило просить Академію Наукъ принять участіе на Выставкѣ экспонированіемъ имѣющихся у нея матеріаловъ по изученію Приамурскаго Края.

Непремѣнный Секретарь доложилъ Собранію, что Академія уже приняла участіе въ означенной Выставкѣ посылкой на нее образцовъ восточно-сибирскихъ минераловъ.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Советъ состоящаго при Московскомъ Университетѣ Императорскаго Общества любителей естествознанія, антропологии и этнографіи прислалъ въ Академію печатное извѣщеніе, что 15 октября с. г. исполнится 50-лѣтіе дѣятельности этого Общества.

Положено: 1) поднести названному Обществу въ день его юбилея привѣтственный адресъ; 2) просить академика Ѳ. Е. Корниа принять эту обязанность на себя.

Повѣренный въ дѣлахъ Японскаго Посольства въ С.-Петербургѣ С. Тацукэ, письмомъ на имя Непремѣннаго Секретаря отъ 17/30 мая с. г., благодарилъ Академію за выраженное Посольству соболѣзнованіе по случаю кончины профессора Ш. Цубои.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Президентъ Токийской Академіи Наукъ письмомъ изъ Токио отъ 21 іюня н. ст. с. г. принесъ Императорской Академіи Наукъ искреннюю благодарность Токийской Академіи и семьи умершаго профессора Цубои за выраженныя соболѣзнованія.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Почетный членъ Академіи графъ Сергій Дмитриевичъ Шереметевъ прислалъ на имя Вице-Президента Академіи слѣдующую телеграмму отъ 23 августа с. г.:

„Приношу мою глубокую благодарность Вамъ и всѣмъ, сдѣлавшимъ мнѣ честь своимъ добрымъ привѣтомъ. Графъ Сергій Шереметевъ“.

Вице-Президентъ доложилъ, что телеграмма эта является отвѣтомъ на привѣтственную телеграмму, посланную имъ графу С. Д. Шереметеву отъ имени Академіи по случаю 50-лѣтняго юбилея его государственной службы.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Модестъ Львовичъ Гофманъ (С.-Пб., Захарьевская, 17, кв. 1) обратился въ Общее Собраніе Академіи съ нижеслѣдующимъ заявленіемъ отъ 4 іюля с. г.:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Общаго Собранія Императорской Академіи Наукъ, что въ іюнѣ мѣсяцѣ с. г. я ѣздилъ въ Псковскую губернію — въ мѣста, связанныя съ именемъ А. С. Пушкина (села Тригорское, Михайловское, Вревъ и Голубово), и привезъ полностью Тригорскую библіотеку (см. описаніе ея въ 1 вып. „Пушкинъ и его современники“), пожертвованную баронессой Софіей Борисовной Вревской Пушкинскому Дому. Адресъ баронессы С. Б. Вревской: Псковской губ., г. Островъ, почтовая станція Святыя Горы, село Тригорское“.

Положено передать это заявленіе въ Отдѣленіе Русскаго языка и словесности.

В. А. Рышковъ представилъ въ даръ Академіи, отъ имени Алексѣя Викуловича Морозова, по экземпляру томовъ II-го (Д—Л) и III-го (М—П) изданнаго А. В. Морозовымъ труда: „Каталогъ моего собранія русскнхъ гравированныхъ и литографированныхъ портретовъ“.

Положено благодарить А. В. Морозова отъ имени Академіи, а книги передать въ I-е Отдѣленіе Библіотеки.

Членъ состоявшагося въ Брюсселѣ въ іюнѣ с. г. II-го Всемирнаго Конгресса Международныхъ Ассоціацій (Congrès mondial des Associations Internationales) баронъ Э. де-Борхгравъ (Baron E. de Borchgrave) представилъ въ даръ Академіи: 1) по экземпляру изданій Центрального Управленія Международныхъ Ассоціацій (Office Centrale des Associations Internationales, — Bruxelles, rue de la Régence 3^{-bis}): а) *La Belgique et le Mouvement International*, б) *L'Union des Associations Internationales*. Bruxelles 1912; 2) комплектъ трудовъ вышеназваннаго Конгресса въ десяти отпечахъ, и 3) книгу своего сочиненія подъ заглавіемъ: „*Baron E. de Borchgrave. Croquis d'Orient. Patras et l'Achaïe*“. Bruxelles 1908.

Положено благодарить барона Э. де-Борхграва отъ имени Академіи, а присланныя имъ брошюры и книги передать во II-е Отдѣленіе Библіотеки.

Академикъ К. Г. Залеманъ, отъ имени С.-Петербургскаго Бюро Международнаго Союза Академій, довелъ до свѣдѣнія Собранія, что на послѣднемъ Общемъ Собраніи Международнаго Союза Академій, происходившемъ въ С.-Петербургѣ съ 28 апрѣля по 5 мая с. г., постановлено было подвергнуть вопросъ о принятіи въ число членовъ Союза *Societas Scientiarum Fennica* и *Royal Society of Edinburgh* письменному голосованію союзныхъ Академій.

Въ виду этого академикъ К. Г. Залеманъ просилъ Собраніе высказаться по данному вопросу.

Положено изъявить согласіе на принятіе названныхъ ученыхъ обществъ въ число членовъ Международнаго Союза Академій, о чемъ и поставить въ извѣстность Бюро названнаго Союза.

ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНІЕ 18 СЕНТЯБРЯ 1913 ГОДА.

За Министра Народнаго Просвѣщенія Товарищъ Министра В. Ч. Шевяковъ отношеніемъ отъ 10 сентября с. г. за № 38772 увѣдомилъ Непремѣннаго Секретаря, вслѣдствіе отношенія отъ 21 августа сего года за № 1851, что ходатайства обсерваторій при Императорскихъ Московскомъ, Юрьевскомъ и Харьковскомъ университетахъ о назначеніи пособій на организацію ими экспедицій для наблюденія предстоящаго въ 1914 году полнаго солнечнаго затмевія Министерствомъ предположено удовлетворить.

Положено сообщить объ этомъ директору Николаевской Главной Астрономической Обсерваторіи академику О. А. Баклунду и предѣдателю Русскаго Отдѣленія Международной Комиссіи по изслѣдованіямъ Солнца академику А. А. Бѣлонольскому.

Комитетъ по празднованію 25-лѣтняго юбилея профессора Л. Дюнарка (Comité d'initiative du jubilé du Prof. D-r L. Duran, — Rué du Conseil Général 3, Genève), отношеніемъ на имя Президента Академіи отъ 22 сентября н. ст. с. г., просилъ Академію о присылкѣ своего представителя на это торжество, назначенное на 25 октября н. ст. с. г.

Положено привѣтствовать профессора Л. Дюнарка ко дню его юбилея телеграммою на имя юбилейнаго Комитета.

Преподаватель Парижскаго Университета Фишеръ [H. Fischer, maître de conférence à la Faculté des Sciences de Paris, — Rumigny (Ardennes)], въ качествѣ представителя семьи Ла-Кайль, письмомъ на имя Президента отъ 18 сентября н. ст. с. г. увѣдомилъ Академію, что его, Фишера, пждивеніемъ 21 сентября н. ст. къ дому въ Рюмпльн, гдѣ 200 лѣтъ тому назадъ родился знаменитый астрономъ Ла-Кайль, будетъ прибита доска въ память этого событія, въ приустротвіи представителя Парижской Обсерваторіи г. Бокэ (Mr. Boquet).

Непремѣнный Секретарь доложилъ справку, что Николай-Людвикъ де-ла-Кайль (de la Caille) былъ избранъ почетнымъ членомъ Академіи въ 1756 году.

Положено благодарить г. Фишера за его сообщеніе.

Отъ имени Международнаго Комитета по изданію „Tables Annuelles des Données Physico-Chimiques“ и его Главнаго Секретаря, академикъ П. П. Вальденъ представилъ Отдѣленію, „въ знакъ особаго уваженія и глубокой признательности за оказанную въ свое время нравственную и матеріальную поддержку“ означенному изданію, II-ой томъ этого изданія, вышедшій весною текущаго года.

Положено передать эту книгу во II-е Отдѣленіе Библіотеки.

Предсѣдатель Русскаго Отдѣленія Международной Комиссіи по изслѣдованію Солнца академикъ А. А. Бѣлопольскій представилъ протоколъ засѣданія названнаго Отдѣленія отъ 14 сентября с. г.

Положено напечатать означенный протоколъ отдѣльнымъ изданіемъ въ количествѣ 100 экземпляровъ.

Академикъ П. П. Бородинъ представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Трудахъ Ботаническаго Музея“ работу С. С. Ганешина: „Матеріалы къ флорѣ цвѣтковыхъ и сосудистыхъ споровыхъ растений Балаганскаго, Нижнеудинскаго и Киренскаго уѣздовъ Иркутской губерніи“ [S. S. Ganeshin. Contributions à la flore des phanérogames et des cryptogames vasculaires des districts Balagansk, Nizneudinsk et Kirensk du gouvernement Irkutsk (Sibérie)].

Положено напечатать эту работу въ „Трудахъ Ботаническаго Музея“.

Академикъ В. И. Вернадскій представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи краткій „Отчетъ о командировкѣ въ Сѣверную Америку“ (V. I. Vernadskij. Rapport sur une mission dans l'Amérique du Nord).

Положено напечатать этотъ отчетъ въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Бородинъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь представить Отдѣленію первый выпускъ „Флоры Сибири и Дальняго Востока“, издаваемой Ботаническимъ Музеемъ. Онъ содержитъ *Paraveraceae* и начало *Cruciferae* въ обработкѣ старшаго ботаника Музея Н. А. Буша; отпечатанъ въ 2500 экземплярахъ въ Государственной Типографіи безвозмездно, исключая стоимость бумаги и брошюровки. Къ этому выпуску (кромѣ, однако, 500 экз.) приложены двѣ таблицы въ кракахъ, изображающія *Paraver indicavle* и *Corydalis braeteata*; оригинальные рисунки были изготовлены въ Музеѣ служащею въ немъ privately г-жею О. Р. Герлитъ и отпечатаны въ Экспедиціи Заготовленія Государственныхъ бумагъ. Г-жѣ Герлитъ принадлежатъ также почти все оригиналы полиптинажей въ текстѣ, рисованные съ гербарныхъ экземпляровъ. Цѣна перваго выпуска (11 печатныхъ листовъ) 1 руб. 50 коп.“

Положено принять къ свѣдѣнію, а книгу передать въ I-е Отдѣленіе Библіотеки.

ЗАСѢДАНІЕ 2 ОКТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что 2 сентября н. ст. с. г. скончался въ Або на 63-мъ году отъ рожденія профессоръ зоологіи въ Гельсингфорскомъ Университетѣ докторъ О. М. Рейтеръ (D-r O. M. Reuter).

Присутствующіе почтили память усопшаго вставаніемъ.

Положено выразить семьѣ покойнаго, приславшей извѣщеніе о его кончинѣ, соболѣзнованіе отъ имени Академіи.

Второй Департаментъ Министерства Иностранныхъ Дѣлъ обратился къ Непремѣнному Секретарю со слѣдующимъ отношеніемъ отъ 19 сентября с. г. за № 12446:

„Вслѣдствіе отношенія отъ 14 декабря 1911 г. за № 4421, Второй Департаментъ имѣетъ честь увѣдомить Ваше Превосходительство, что Министерствомъ Иностранныхъ Дѣлъ было въ свое время сообщено Швейцарскому Правительству, что Императорская Академія Наукъ считаетъ желательнымъ участіе въ „Постоянной Международной Комиссіи всемірнаго покровительства растительнаго и животнаго царствъ“ академикомъ И. П. Бородина и Н. В. Насонова, а также профессора Императорскаго Московскаго Университета Г. А. Кожевникова, въ качествѣ представителей отъ Россіи въ названой Комиссіи.

„Нылѣ здѣшняя Швейцарская Миссія увѣдомила Министерство, что въ виду выраженнаго 13 государствами согласія принять участіе въ Постоянной Комиссіи покровительства растительнаго и животнаго царствъ Швейцарское Правительство предполагаетъ созвать въ Бернѣ на 17 ноября н. ст. с. г. Конференцію и проситъ Императорское Правительство принять въ ней участіе путемъ назначенія официальныхъ делегатовъ.

„Делегаты приглашаются пожаловать въ 10 ч. утра въ понедѣльникъ 17 ноября н. ст. с. г. во Дворецъ Парламента въ Бернѣ.

„Препроводя при семъ копію ноты Швейцарской Миссіи отъ 28 августа / 10 сентября с. г. съ приложеніемъ пояснительной записки въ трехъ экземплярахъ и доклада г. Саразинъ, предѣдателя Швейцарской Комиссіи покровительства животнаго и растительнаго царствъ, Второй Департаментъ имѣетъ честь покорнѣйше просить Ваше Превосходительство не отказать въ сообщеніи отзыва по поводу настоящаго предложенія Швейцарскаго Правительства“.

Положено: 1) командировать для участія въ занятіяхъ вышеозначенной Конференціи академикъ И. П. Бородина, о чемъ извѣстить Второй Департаментъ Министерства Иностранныхъ Дѣлъ и сообщить въ Исполненіе Академіи для завнящихъ распоряженій; 2) снестись съ ректоромъ Московскаго Университета по вопросу о командированіи, для участія въ

занятіяхъ той же Конференціи, профессора Г. А. Кожевникова; 3) напечатать въ приложеніи къ настоящему протоколу текстъ вышеупомянутой пояснительной записки.

Саратовскій Губернаторъ препроводилъ въ Академію, при отношеніи отъ 17 сентября с. г. за № 5671, два сообщенія Саратовской Губернской Ученой Архивной Комиссіи отъ 29 іюля и 3 августа с. г. за №№ 934 и 946 относительно находженія костей допотопнаго животнаго въ деревнѣ Сергіевкѣ, Аткарскаго уѣзда, Саратовской губерніи.

Положено просить Саратовскаго Губернатора выслать въ Академію снимки, упомянутые въ отношеніи Саратовской Губернской Ученой Архивной Комиссіи отъ 29 іюля с. г. за № 934.

Нижегородскій Кружокъ Любителей Физики и Астрономіи (Нижній-Новгородъ, Мужская I Гимназія) прислалъ въ Академію извѣщеніе о томъ, что 22 октября с. г. будетъ устроено торжественное засѣданіе этого Кружка въ ознаменованіе исполнившагося 25-лѣтія его дѣятельности. Къ извѣщенію приложенъ почетный билетъ для входа на означенное засѣданіе.

Положено привѣтствовать Нижегородскій Кружокъ Любителей Физики и Астрономіи телеграммою отъ имени Академіи.

Отъ имени академика А. С. Фаминцына представлены для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи двѣ работы В. С. Пльина, произведенныя въ Ботанической Лабораторіи С.-Петербургскаго Университета: 1) „Регулировка устьиць въ связи съ измѣненіемъ осмотическаго давленія“ (V. Плин. Le travail des stomates comme fonction de la pression osmotique); 2) „Задачи изученія сравнительнаго испаренія растений“ (V. Плин. Etudes sur la transpiration des plantes). Обѣ работы съ чертежами въ текстѣ.

Положено напечатать означенныя работы въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ князь В. Б. Голицынъ представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи „Отчетъ о заграничной командировкѣ лѣтомъ 1913 года“ [Prince V. Golitsyn (Galitzine). Rapport sur une mission scientifique à l'étranger en été 1913].

Положено напечатать означенный отчетъ въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Вальденъ (P. Walden) представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи свое изслѣдованіе: „Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I. Teil“ (Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галондопроизводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть I).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. И. Вальденъ представилъ отчетъ о своей командировкѣ за границу подъ заглавіемъ: „Краткій отчетъ о побѣдкѣ въ Брюссель и участіи въ трудахъ съѣзда Международной Ассоціаціи Химическихъ Обществъ“ (P. I. Walden. Rapport sur une mission scientifique à Bruxelles pour prendre part aux travaux de la Conférence de l'Association Internationale des Sociétés Chimiques).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Академикъ П. П. Вальденъ представилъ съ одобреніемъ для печатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи работу инженеръ-полковника Г. П. Черника подъ заглавіемъ: „Химическое изслѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. IV ч.“ (G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. IV).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Отъ имени академика А. А. Маркова представлено 2 экземпляра (изъ коихъ одинъ—веленевый, въ кожаномъ переплетѣ) 3-го изданія (1913 г.) труда „Исчисленіе вѣроятностей“, выпущеннаго въ свѣтъ къ 200-лѣтнему юбилею закона большихъ чиселъ. Изданіе это снабжено портретомъ Якова Бернуллі.

Положено передать эти книги въ I-е Отдѣленіе Библиотекн.

Академикъ князь В. В. Голицынъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь довести до свѣдѣнія Отдѣленія, что 3 октября по новому стилю начала функционировать новая сейсмическая станція перваго разряда въ Екатеринбургѣ, на которой установлены аперіодическіе сейсмографы Пулковскаго образца. Эта станція является, такимъ образомъ, седьмой сейсмической станціей перваго разряда, дѣйствующей въ настоящее время въ предѣлахъ Россійской Имперіи. Другія станціи находятся въ Пулковѣ, Тифлисѣ, Иркутскѣ, Ташкентѣ, Макѣевкѣ и Баку“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ Ѳ. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Въ настоящемъ году работающій въ Геологическомъ Музеѣ Н. А. Куликъ сдѣлалъ интересное путешествіе къ истокамъ рѣки Уссы, притока рѣки Печоры, и связалъ маршрутной съемкой верховья этой рѣки съ системой рѣки Соби, впадающей въ рѣку Обь. Для точной ориентировки этой съемки крайне важно имѣть копіи двухверстной съемки рѣки Уссы отъ устья до становища Хановой, произведенной въ 1910 году лѣсоустроительной экспедиціей и находящейся нынѣ въ копіяхъ въ Лѣсномъ Департаментѣ. Въ виду этого имѣю честь просить Академію снестись съ Лѣснымъ Департаментомъ и просить о допущеніи г. Кулика къ снятію копій съ означенныхъ съемокъ“.

Положено возбудить соотвѣтствующее ходатайство.

Директоръ Севастопольской Біологической Станціи академикъ В. В. Заленскій читалъ нижеслѣдующее:

„По постановленію Физико-Математическаго Отдѣленія, для обмѣна трудами Севастопольской Біологической Станціи и Зоологической Лабораторіи Академіи Наукъ, печатается 300 экземпляровъ этихъ трудовъ, предназначенныхъ исключительно для этой цѣли. На экземплярахъ, предназначенныхъ для этого обмѣна печатается „Travaux de la Station Biologique du Sébastopol etc.“ и эта надпись ставится обыкновенно возлѣ надписи „Mémoires“ или „Bulletin“ de l'Académie Impériale des Sciences“. Лица и учрежденія, состоящія въ обмѣнѣ своими изданіями съ Академіей Наукъ, и обмѣнъ съ которыми желателенъ для Севастопольской Станціи, часто находятся въ недоумѣніи, получая два экземпляра одного и того же сочиненія, и, хотя приглашенія такихъ лицъ и учреждений къ обмѣну ихъ изданіями съ Біологической Станціей были сдѣланы своевременно, не посылаютъ Станціи своихъ изданій, принимая присылку двухъ экземпляровъ за ошибку или удовлетворяясь отсылкой своихъ изданій только Академіи Наукъ. Совершенно естественно, такая путаница весьма тяжело отзывалась на бібліотекѣ Станціи, которая часто не получаетъ изданій весьма цѣнныхъ и притомъ такихъ, которыя только и могутъ быть получены путемъ обмѣна. Поэтому я имѣю честь обратиться къ Отдѣленію съ покорнѣйшею просьбою разрѣшить Станціи и Зоологической Лабораторіи издавать труды Севастопольской Біологической Станціи и Зоологической Лабораторіи въ видѣ отдѣльнаго изданія, подобно тому, какъ издаются въ настоящее время Труды Ботаническаго и Геологическаго Музеевъ и Ежегодникъ Зоологическаго Музея, при чемъ выдавать Севастопольской Станціи 300 экземпляровъ для обмѣна съ учеными учрежденіями и лицами“.

Положено: 1) издавать впродъ Труды Севастопольской Біологической Станціи и Особой Зоологической Лабораторіи отдѣльнымъ изданіемъ in 8° въ количествѣ 600 экземпляровъ (съ отнесеніемъ 300 изъ нихъ на Станцію и 300 на Академію), подъ заглавіемъ, „Труды Особой Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи Императорской Академіи Наукъ“.—Travaux du Laboratoire Zoologique et de la Station Biologique de Sébastopol de l'Académie Impériale des Sciences de St. Pétersbourg; 2) объ означенномъ постановленіи сообщить академику В. В. Заленскому, въ Типографію и въ Книжный Складъ Академіи.

Приложение къ протоколу засѣданія Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября
1913 года (къ § 570).

Conférence internationale pour la protection de la nature.

Mémoire explicatif.

Nous croyons qu'il est opportun et utile de faire connaître dès à présent comment nous concevons la tâche de la Conférence internationale pour la *protection de la nature*, ainsi que le caractère et la tâche de la commission internationale prévue par la résolution du Congrès international de Graz.

Mais avant d'aborder ce sujet, il importe de dire comment le Conseil fédéral a été amené à prendre en mains cette affaire.

L'initiative de l'organisation de la protection mondiale de la nature a été prise, comme on le sait, par M. le Dr. Paul Sarasin à Bâle, et c'est sur sa proposition qu'en août 1910, le VIII-e Congrès international de Zoologie à Graz décida de s'adresser, en vue de la réalisation de ses vœux, au Conseil fédéral suisse. Celui-ci a cru devoir donner suite à l'initiative de son éminent compatriote et à la demande d'une assemblée de si haute valeur et d'une importance mondiale. La protection de la nature et le „Heimatschutz“ ont pris pied en Suisse; ils y trouvent un chaleureux appui et y jouissent de la sympathie générale. Les cantons s'efforcent de protéger par des interdictions émanant de l'Etat les espèces végétales menacées. La Confédération alloue des subsides pour l'établissement et l'entretien de jardins alpestres et de réserves pour les animaux. Elle est en train de créer dans la Basse-Engadine une réserve très étendue pour la faune et la flore des Alpes. Il est certain que la protection mondiale de la nature, d'une part, et la protection de la nature dans les divers pays, par exemple en Suisse, d'autre part, entretiendront des relations très suivies. Ce que la Suisse fait actuellement pour son territoire nous autorise, croyons-nous, à prendre à l'égard des autres Etats l'initiative d'une action commune. Enfin, le caractère de la Suisse, Etat intérieur sans possessions coloniales, est une garantie que l'initiative actuelle est exempte de tout intérêt particulier, surtout lorsqu'il s'agit de la protection de la faune marine ou de la protection de la nature dans les colonies.

Abordons le sujet lui-même. Il est constant qu'un grand nombre des espèces les plus intéressantes et les plus précieuses du règne animal et du règne végétal sont sérieusement menacées de destruction par les hommes tant par ceux qui détruisent pour détruire que par les collectionneurs ou ceux qui ne visent qu'au profit. La civilisation et, en ce qui concerne un certain nombre d'espèces, une économie mondiale bien entendue exigent assurément qu'on lutte contre ce mal, sans retard et énergiquement.

C'est en première ligne le devoir des particuliers et des associations libres d'utilité publique; mais c'est aussi le devoir de l'Etat, dont le concours permet seul d'atteindre des buts pratiques par les prescriptions et les interdictions qu'il édicte et les pénalités dont il menace ceux qui viendraient à les enfreindre. Et quand les divers Etats ne sont pas, isolément, en mesure d'obtenir un résultat reconnu cependant comme très désirable ou même nécessaire, les Etats doivent s'unir et s'entendre sur les moyens les plus convenables d'y arriver, soit par l'établissement de prescriptions internationales immédiatement applicables, soit par l'engagement réciproque de prendre des mesures internes appropriées, soit de toute autre manière ne serait-ce qu'en consacrant par une manifestation commune une haute exigence morale ou un noble commandement de la civilisation. Dans le domaine de la protection de la nature aussi, ce qui importe en premier lieu, c'est l'activité déployée par chaque Etat et dans chaque Etat. Mais une collaboration des divers Etats et des associations libres y existantes est également indiquée, comme constituant un encouragement mutuel et comme propre à exciter une noble émulation. Elle n'est pas seulement indiquée, mais absolument nécessaire dans le cas où un Etat et ses ressortissants sont incapables, à eux seuls, d'atteindre le but, par exemple lorsqu'il s'agit de la protection de la faune de la haute mer; ou encore, lorsqu'un Etat, en prenant des dispositions pour la protection de la nature, sans que les autres Etats agissent de même, ne ferait que nuire à sa propre industrie, sans utilité pour la bonne cause; qu'on songe, entre autres, à l'interdiction d'importer ou de vendre les peaux ou les plumes de certains oiseaux.

Il résulte de ce qui vient d'être dit que les Etats civilisés doivent procéder à un libre échange de vues sur la protection mondiale de la nature. Cela seul déjà exercera une puissante et bienfaisante influence et contribuera, en particulier, à éclaircir la question de savoir à quels domaines de la nature (à la faune et à la flore seulement, ou aussi à d'autres objets remarquables, tels que les grandes cascades) et à quelles espèces ou objets individuels dans les divers domaines de la nature la protection mondiale doit s'étendre.

Il sera nécessaire, en second lieu, d'examiner dans la conférence la question, bien plus difficile, de savoir comment il faut procéder pour parvenir au but. A cet égard, les voies et moyens sont en nombre infini comme cela résulte de la nature même des choses. Il nous paraît, comme nous l'avons déjà dit, que l'activité des divers Etats travaillant à l'envi et

des associations existant dans les divers Etats devrait être la règle et les dispositions internationales ou communes l'exception, et qu'on ne devrait avoir recours à ces dernières que lorsque sans elles le but ne saurait évidemment être atteint. Et ce qui concerne la distinction entre les deux activités privée et de l'Etat, celui-ci ne devrait intervenir que lorsque les efforts des particuliers seraient manifestement insuffisants, par exemple à empêcher la destruction de certaines espèces d'animaux marins et à créer des districts francs dans les colonies.

En troisième lieu nous supposons naturellement que la conférence ne prendra sur la matière même aucune décision d'un caractère obligatoire. Il convient plutôt que, fidèle au programme de Graz, la conférence, après un libre échange de vues et l'examen de toutes les faces de la question, se borne à instituer une *Commission internationale de spécialistes*, qui se vouerait à cet objet et en pousserait activement l'étude. Instituée par la conférence, la commission se constituerait ensuite elle-même et fixerait son siège. Chaque Etat participant désignerait un membre, puis, quand ce membre cesserait de faire partie de la commission, choisirait son remplaçant parmi les hommes qui se distinguent par leurs travaux dans le domaine de l'histoire naturelle ou qui travaillent, dans leur propre pays, à titre officiel ou comme membres d'une association, à l'oeuvre de la protection de la nature. La Commission ne serait pas une autorité, et elle resterait en fonctions jusqu'à sa suppression ou son renouvellement par une nouvelle conférence. Sa tâche consisterait à recueillir et à publier tout ce que font les Etats et les associations libres dans le domaine de la protection de la nature, à signaler aux milieux intéressés les dangers existants ou pouvant surgir et à encourager la formation dans les divers Etats d'associations libres pour la protection de la nature. Les communications entre la Commission, d'une part, et les organes officiels d'un Etat et les associations existant dans cet Etat, d'autre part, auraient lieu essentiellement par l'entremise du membre de la Commission appartenant à cet Etat. La commission devrait recueillir assidument et fournir volontiers des informations, mais se garder de toute importunité et de toute exigence. Si l'on arrive, comme on ose l'espérer, à conclure des arrangements internationaux, soit entre tous les Etats, soit entre quelques-uns d'entre eux, sur des points déterminés de la protection de la nature, ils seront conclus par la voie ordinaire et sans le concours apparent de la Commission internationale.

Comme résultat final du développement de l'entreprise on peut prévoir l'organisation suivante:

Une association libre pour la protection de la nature dans chaque Etat, une fédération internationale de ces associations, et la Commission internationale comme organe de cette fédération.

Cela étant, pourquoi sont-ce les Etats qui doivent se réunir en conférence pour créer une organisation? Pour répondre à cette question, il suffit de rappeler la manière dont on a procédé en 1901, lors de la fonda-

tion de l'association internationale pour la protection légale des travailleurs. Le temps presse; or il se passerait des dizaines d'années avant que dans un certain nombre d'Etats existassent de puissantes associations pour la protection de la nature et qu'elles pussent former une fédération mondiale. Dans le cas actuel, contrairement à ce qui s'est produit dans d'autres circonstances, l'impulsion efficace doit partir de haut, c'est-à-dire des pouvoirs publics. C'est ce que le congrès de Graz a parfaitement reconnu.

Quatrième point: la question de ratification et des frais. Cette question ne joue, pour ainsi dire, aucun rôle pour les Etats participant à la conférence. Il ne s'agira pas ici de la conclusion d'une convention internationale, et la ratification d'aucun Etat n'aura à être réservée. Les frais, d'une manière générale, et en particulier pour les Etats, seront insignifiants, et aucun d'eux n'aura sujet, du moins les premières années, de faire figurer de ce chef une nouvelle position dans son budget. On peut admettre que les dépenses pour le secrétariat de la Commission internationale et les frais d'impression de l'organe de publicité seront couverts par les contributions des associations pour la protection de la nature existant dans les divers Etats. L'association suisse pour la protection de la nature a déjà pris une décision à cet égard.

Avec de la bonne volonté, l'entreprise réussira, et les générations futures seront reconnaissantes à la génération actuelle d'avoir mis un terme à l'extermination d'espèces précieuses du monde des animaux et des plantes.

ОТДѢЛЕНИЕ РУССКАГО ЯЗЫКА И СЛОВЕСНОСТИ.

ЗАСѢДАНІЕ 4 МАЯ 1913 ГОДА.

Принято къ свѣдѣнію сообщеніе Общаго Собранія относительно увѣдомленія Сербской Королевской Академіи Наукъ объ ея согласіи принять Проектъ Устава Союза славянскихъ академій въ редакціи, утвержденной Общимъ Собраніемъ Академіи Наукъ 1 декабря 1912 года.

Академикъ П. В. Ягичъ сдѣлалъ краткое сообщеніе относительно работъ по изданію „Энциклопедіи Славянской Филологіи“. Указавъ на то, что въ настоящее время печатается трудъ П. А. Лаврова по кирилловской палеографіи, П. В. Ягичъ сообщилъ о томъ, что сдалъ на дняхъ въ Типографію грамматику церковно-славянскаго языка С. М. Кульбакина. Въ рукахъ редактора Энциклопедіи кромѣ того имѣются: трудъ проф. Э. Калужняцкаго по палеографіи славяно-молдавскихъ рукописей, далѣе матеріалы по чешскому языку, доставленные проф. В. Вондракомъ, Пастернекомъ и Сметанкой, наконецъ, матеріалы по польскому языку Брюкнера и покойнаго Неринга.

Академикъ П. В. Ягичъ ходатайствовалъ о напечатаніи въ изданіяхъ Отдѣленія труда проф. П. Е. Евеѣва, составленнаго по порученію Геттингенскаго Королевскаго Общества Наукъ и содержащаго бібліографическія указанія по славянскому переводу св. Писанія. — Положено ходатайство это удовлетворить.

Тотъ же академикъ сообщилъ о необходимости дополнить указатель П. Е. Евеѣва данными изъ глаголическихъ памятниковъ и предложилъ войти по этому поводу въ сношеніе съ І. Вайсомъ. — Положено одобрить это предложеніе.

По поводу присланной г. Керсонуловымъ въ Отдѣленіе рукописей, приписываемой имъ О. М. Достоевскому (см. прот. 25 апрѣля с. г. ст. СХVI), председательствующимъ доложено: во-первыхъ, заключеніе В. И. Срезневскаго и О. П. Покровскаго о томъ, что „почеркъ стихотвореній не похожъ на руку Достоевскаго ни общимъ характеромъ, ни

написаніемъ отдѣльныхъ буквъ“; во-вторыхъ, слѣдующее сообщеніе П. К. Симони, показывавшаго присланныя стихотворенія А. Г. Достоевской, вдовѣ О. М. Достоевскаго:

„А. Г. Достоевская, внимательно разсмотрѣвъ означенную тетрадь стихотвореній, просила передать Академіи, что ни по почерку, ни по содержанию они не могутъ принадлежать Федору Михайловичу, и тѣмъ болѣе, если правдоподобно, что „878“ надо считать за годъ 1878. Она, въ случаѣ надобности, готова предложить Отдѣленію представить автографы О. М., особенно письма, для слѣженія почерка, но она убѣждена, что всякій мало-мальски знакомый съ рукописями Достоевскаго отвергнетъ утвержденіе г. Керсонулова въ принадлежности этихъ листовъ рукѣ Достоевскаго“.

Положено вернуть г. Керсонулову присланную имъ рукопись, сообщивъ ему, что по собраннымъ Отдѣленіемъ даннымъ она не можетъ быть признана ни автографомъ, ни произведеніемъ О. М. Достоевскаго.

засѣданіе 7 септября 1913 года.

Доложено о поступленіи въ видѣ пожертвованія со стороны г. Вилриса бюста П. С. Тургенева, исполненнаго П. Н. Тургеневымъ, двухъ портретовъ и студенческой тросточки П. Н. Тургенева. — Положено передать эти предметы въ Рукописное Отдѣленіе Библиотеки и благодарить жертвователя.

засѣданіе 28 септября 1913 года.

Память скончавшагося 11/24 септября с. г. почетнаго члена Академіи, Крылошанина и Кустоса Львовской Митрополитальной Консисторіи о. А. С. Петрушевнича почтена вставаніемъ.

Доложено объ утвержденіи Положенія о литературно-театральномъ Музеѣ Имп. Академіи Наукъ имени А. А. Бахрушина въ Москвѣ. Согласно ст. 12 и слѣд. Музей стоитъ въ ближайшемъ отношеніи къ Отдѣленію Русскаго языка и словесности. — Принято къ свѣдѣнію.

Начальникъ Николаевскаго Кавалерійскаго Училища, предсѣдатель Высочайше утвержденнаго Комитета по сооружеію памятника М. Ю. Лермонтову, сообщилъ Имп. Академіи Наукъ о закладкѣ памятника въ саду при Николаевскомъ Кавалерійскомъ Училищѣ 1 октября въ 2 часа дня. — Положено просить академика А. П. Соболевскаго быть на торжествѣ закладки представителемъ Отдѣленія.

Приватъ-доцентъ Харьковскаго Университета Н. Н. Дурново сообщилъ Отдѣленію, что имъ выполнено порученіе Отдѣленія выяснитъ границу сѣверно-великорусскихъ и переходныхъ говоровъ Нижегородской губерніи. Отчетъ о поѣздахъ въ Рязанскую и Нижегородскую губерніи лѣтомъ 1910 и 1913 года онъ предполагаетъ представить Отдѣленію въ ноябрѣ нынѣшняго 1913 года. — Положено принять къ свѣдѣнію.

А. А. Лебедевъ прислалъ нѣсколько тетрадей приготовленнаго имъ къ печати описанія рукописей Кіевской Духовной Академіи при слѣдующей запискѣ:

„Имѣю честь представить Отдѣленію Русскаго языка и словесности двѣ части своей работы по описанію рукописей Кіевской Духовной Академіи. Въ виду того, что переписка всей работы набѣло еще не закончена, я имѣю возможность представить 1-ый отдѣлъ (Св. Писаніе) въ законченномъ видѣ и черновики двухъ отдѣловъ — литература и сборники (105—191 л.).

„Червовая часть закончена вполне (остаются только библиографическія примѣчанія); рукописи расположены въ такомъ порядкѣ: I. Св. Писаніе. II. Богослужебныя книги. III. Патрологія. IV. Проповѣдь. V. Богословіе. VI. Философія. VII. Право. VIII. Исторія. IX. Языкознаніе и литература. X. Сборники. XI. Математика. XII. Медицина и ветеринарія.

„Настоящее описаніе выполнено подъ руководствомъ проф. Н. И. Петрова; во всѣхъ спорныхъ и трудныхъ для меня чтеніяхъ я всегда обращался къ своему руководителю, и Николай Ивановичъ никогда не отказывалъ въ своихъ всегда цѣнныхъ указаніяхъ и наставленіяхъ. Были указанія и со стороны другихъ лицъ; такъ, чтеніе греческихъ рукописей облегчалось помощью г. А. Вріонидиса (грека), въ разборѣ румынскихъ памятниковъ оказывалъ поддержку г. С. Берекетъ (румынъ), арабы-студенты Кіевской Академіи помогали въ чтеніи арабскихъ рукописей.

„Согласно указанію академика А. А. Шахматова я обработалъ описаніе тѣхъ рукописей, которыя еще не были кѣмъ-либо описаны. Что же касается рукописей, описанныхъ Н. И. Петровымъ и В. Березиннымъ, то въ предисловіи къ моей работѣ будетъ данъ общій обзоръ всѣхъ этихъ рукописей (въ 1-й тетради рукописи, описанныя Н. И. Петровымъ и Березиннымъ, взяты въ скобки).

„Покорнѣйше прошу Отдѣленіе Русскаго языка и словесности оказать мнѣ поддержку въ изданіи настоящей работы.

„Если нельзя печатать въ Типографіи Академіи, то можно недорого напечатать въ Саратовѣ: печатный листъ (образецъ — прилагаемое описаніе рукописей Братства въ Саратовѣ) при 800 экз. (изъ нихъ 80 веленевыхъ) стоитъ здѣсь 19 рублей. Корректуру я могъ бы держать по черновику.

„При составленіи библиографическихъ примѣчаній принята во вни-

маніе вся спеціальная литература (я приобрѣлъ почти всѣ труды, въ которыхъ есть ссылки на академическія рукописи). Александръ Лебедевъ. 1913. 9/IX“.

Положено передать рукопись г. Лебедева на разсмотрѣніе акад. А. П. Соболевскому.

ИСТОРИКО-ФИЛОЛОГИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНІЕ 25 СЕНТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Департаментъ Общихъ Дѣлъ Министерства Народнаго Просвѣщенія, отношеніемъ отъ 13 сентября с. г. за № 11943, увѣдомилъ Правленіе Академіи, что Высочайшимъ приказомъ по гражданскому вѣдомству отъ 2 сентября сего года, за № 55, магистръ русской исторіи дѣйствительный статскій совѣтникъ Шмурло утвержденъ вновь ученымъ корреспондентомъ въ Римѣ при Отдѣленіи историческихъ наукъ и филологіи Императорской Академіи Наукъ, на пять лѣтъ, съ 21 августа с. г., согласно избранію.

Положево принять къ свѣдѣнію.

Академикъ А. С. Лаппо-Данилевскій читалъ нижеслѣдующее:

„Въ виду окончанія работъ по изданію картъ и плановъ Невы и Нѣншавца, собранныхъ А. И. Гиппингомъ и А. А. Куникомъ, прошу Отдѣленіе постановить, высылать ли это изданіе учрежденіямъ и лицамъ, получившимъ текстъ изслѣдованія А. И. Гиппинга о Невѣ и Нѣншавцѣ. Списокъ этихъ учрежденій и лицъ прилагается; въ настоящее время число ихъ доходитъ до 88“.

Положено: 1) разослать атласъ картъ и плановъ къ сочиненію А. И. Гиппинга „Нева и Нѣншавецъ“ тѣмъ же учрежденіямъ и лицамъ, которыя въ свое время получили экземпляры текста названнаго сочиненія, при чемъ картонированные экземпляры выдавать въ первую очередь академическимъ учрежденіямъ и членамъ Академіи; 2) о вышензложенномъ сообщить, для исполненія, въ Книжный Складъ.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Подготавливается для напечатанія въ нашихъ изданіяхъ рядъ работъ съ матеріалами по грузинской эпиграфикѣ, между тѣмъ у насъ грузинскій инициальный (онъ же эпиграфическій) шрифтъ совершенно неэкономичный, занимаетъ много мѣста и, помимо удороженія изданія большимъ количествомъ потребной бумаги, не гармонируетъ своими черзчуръ крупными формами съ другими шрифтами. Изготовленіе подходящаго

эпиграфическаго грузинскаго шрифта обойдется, по словамъ Управляющаго Типографіею В. В. Нордгейма, въ 150 рублей. Соотвѣтственный армянскій инициальный шрифтъ уже имѣется теперь въ нашей Типографіи и только въ ней. Я возбуждаю вопросъ о грузинскомъ шрифтѣ сейчасъ, такъ какъ изготовленіе его потребуетъ почти цѣлый годъ. Одновременно я ходатайствовалъ бы и объ изготовленіи грузинскаго петита, — существующій № 8 нечеткій“.

Положено сообщить Управляющему Типографіею о крайней желательности отливки указанныхъ академикомъ Н. Я. Марромъ шрифтовъ.

засѣданіе 9 октября 1913 года.

Корреспондентъ Главной Физической Обсерваторіи священникъ Дмитрій Павловичъ Рождественскій (Ванновское Сыръ-Дарьинской обл., Чимкентскаго у. священнику с. Высокаго) при письмѣ на имя Академіи отъ 30 сентября с. г. прислалъ фотографію камня, найденнаго имъ въ 1907 году на сѣверномъ берегу Иссык-Кульскаго озера.

Положено послать проф. В. В. Бартольдъ съ просьбой сообщить свое заключеніе.

Анатолій Александровичъ Павловъ (Тифлисъ, Поточный пер., 7, кв. 1) прислалъ въ Академію 2 экземпляра своей книги, изданной въ ограниченномъ количествѣ (200) экземпляровъ: „Грузинская легенда“ (Тифлисъ 1913. 4 стр.) при письмѣ отъ 4 октября с. г.

Положено передать одинъ экземпляръ книги въ Азіатскій Музей, а другой въ I-е Отдѣленіе Библіотеки.

Академикъ К. Г. Залеманъ представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ Академіи статью „Manichaica. V“ (Замѣтки по манихейской письменности. V), гдѣ онъ между прочимъ устанавливаетъ наличность въ такъ называемыхъ согдійскихъ нарѣчіяхъ употребленія, въ нѣкоторыхъ случаяхъ, женскаго рода.

Положено напечатать эту статью въ „Извѣстіяхъ“ Академіи.

Директоръ Азіатскаго Музея академикъ К. Г. Залеманъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь доложить Отдѣленію, что младшій ученый хранитель ввѣреннаго мнѣ Музея Василій Михайловичъ Алексѣевъ пожертвовалъ Музею коллекцію китайскихъ эстампажей, въ количествѣ 314 листовъ, снятыхъ съ каменныхъ стѣлъ музея въ Си-ань-фу и содержащихъ полный (за исключеніемъ трехъ листовъ) текстъ тринадцати китайскихъ классическихкихъ книгъ (Чжоу И, Мао Ши, Шанъ Шу, Ли Цзи, Чунью, Цзо Чжуань, Гулянь Чжуань, Гунь-янь Чжуань, И Ли, Чжоу Ли, Лунь Юй.

Мынь Цзы, Эр Я, Сю Цзинь) танской редакціи 837 года (за исключеніем Мынь Цзы) и ея дополнительныхъ версій. Коллекція имѣетъ значеніе, какъ старая редакція китайскаго классическаго текста, предназначенная по идеѣ своей служить критеріумомъ для туземныхъ ученыхъ танской эпохи и, поэтому, весьма важная и полезная для критическихъ изслѣдованій. Коллекція описана самимъ жертвователемъ въ полной точности, съ присоединеніемъ введенія, излагающаго исторію этой серіи стѣлъ по особому тексту, награвированному на плитѣ 1090 года, снимокъ съ которой также приложенъ къ коллекціи. Вся серія эстампажей наклеена китайскимъ способомъ на прочную бумагу, что дастъ ея экземплярамъ возможность сохраняться очень долго. Нумерація произведена съ такимъ расчетомъ, что любой кусокъ любого текста отыскивается по каталогу безъ затрудненій и промедленій. Насколько извѣстно, подобною коллекціею обладаетъ только Національная Библіотека въ Парижѣ, но, несомнѣнно, лишь въ видѣ груды сложенныхъ листовъ, внѣ нумераціи и описанія. (Каталогъ Cougan't'a, 1902 г., о ней не упоминаетъ, такъ какъ она привезена проф. Шаванномъ въ 1907 году).

„Представляя при семъ описаніе всей серіи упомянутыхъ выше эстампажей съ предисловіемъ и переводомъ исторической надписи 1090 года, имѣю честь просить о напечатаніи его въ „Запискахъ.“

Положено благодарить жертвователя, описаніе напечатать въ „Запискахъ“ Отдѣленія, подъ заглавіемъ: „В. М. Алексѣевъ. Стѣлы съ текстами китайскихъ классиковъ въ г. Си-ань-фу (Les stèles aux textes chinois classiques de Si-ngan-fou) 西安府府學石經, присоединивъ къ нему одну таблицу.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее заявленіе:

„Статья профессора Б. А. Тураева „Произведенія абхазской живописи, собранныя докторомъ А. И. Кохановскимъ, печатающаяся въ очередномъ выпускѣ „Христіанскаго Востока“, получаетъ дополненіе въ видѣ историко-художественной пхъ оцѣнки, составленной проф. Д. В. Айпаловымъ“.

Положено статью передать въ редакцію „Христіанскаго Востока“ для напечатанія.

Директоръ Музея Антропологии и Этнографіи академикъ В. В. Радловъ просилъ разрѣшенія отпечатать 100 отисковъ статьи проф. Б. А. Тураева въ „Христіанскомъ Востокѣ“ за счетъ названнаго Музея, такъ какъ въ означенной статьѣ описываются абхазскіе образа, принадлежащіе Музею, и даются съ нихъ снимки.

Положено разрѣшить, о чемъ и сообщить въ Типографію.

Директоръ Музея Антропологии и Этнографіи академикъ В. В. Радловъ читалъ нижеслѣдующее:

„Въ августѣ мѣсяцѣ 1911 года Аннѣ Васильевнѣ Горновой мною

было поручено реставрированіе костюма съ хранящейся въ Петровской Галлерей восковой фигуры Петра Великаго. Работа эта произведена была г-жею Горновой лично въ стѣвахъ вѣрвеннаго мнѣ Музея съ полнымъ сознаніемъ важности порученнаго ей дѣла, при чемъ ею же составлено подробное описаніе произведенной работы, хранящееся въ дѣлахъ Галлерей. Въ февралѣ мѣсяцѣ минушаго 1912 года А. В. Горновой мною поручено было реставрированіе и другихъ костюмовъ, также выполненное ею безукоризненно и совершенно безвозмездно. Докладывая о вышеизложенномъ, прошу Отдѣленіе, если возможно, выразить г-жѣ Горновой, за произведенныя ею съ необычайной тщательностью и умѣньемъ работы по реставрированію предметовъ Петровской Галлерей, благодарность отъ Императорской Академіи Наукъ“.

Положено благодарить г-жу А. В. Горнову отъ имени Академіи.

Академикъ А. С. Лапко-Давылевскій читалъ нижеслѣдующее:

„Профессоръ Варшавскаго Университета П. В. Верховской представилъ отчетъ о своихъ занятіяхъ по изданію въ состоящей подъ моимъ наблюденіемъ серіи „Памятниковъ Русскаго Законодательства“ текста „Духовнаго Регламента“. Я считалъ бы возможнымъ напечатать отчетъ П. В. Верховскаго въ приложеніи къ извлеченіямъ пзъ протоколовъ“.

Положено напечатать отчетъ въ приложеніи къ настоящему протоколу.

I-е приложение къ протоколу засѣданія Историко-Филологическаго Отдѣленія
9 октября 1913 года (къ § 403).

Отчетъ профессора П. В. Верховскаго о занятіяхъ по порученному ему научному изданію „Духовнаго Регламента Петра Великаго“.

„Духовный Регламентъ, издавшій въ печатномъ видѣ болѣе 20 разъ, до сихъ поръ не былъ изученъ въ достаточной степени по сохранившимся рукописямъ, и даже самый объемъ рукописнаго матеріала совершенно не былъ выясненъ. Поэтому было необходимо обратить на него особенное вниманіе.

Благодаря сношеніямъ съ архивами и библіотеками, принятымъ на себя Академіею Наукъ, выяснилось, что существуютъ четыре рукописи Духовнаго Регламента, дающія полную картину исторіи текста этого памятника, которая, разумѣется, и будетъ принята во вниманіе при изданіи окончательнаго текста. Однако, послѣ тщательнаго изслѣдованія особенностей каждой рукописи, оказалось, что ни одну изъ нихъ невозможно положить въ основаніе научнаго изданія, ибо только печатное изданіе, впервые вышедшее изъ Петербургской Типографіи 16 сентября 1721 г., окончательно закрѣпило собою текстъ Регламента и придало ему законодательную силу, между тѣмъ какъ даже тѣ двѣ рукописи, которыя собственноручно подписаны Императоромъ Петромъ Великимъ и, казалось бы, должны были остаться неизмѣнными, все-таки подверглись весьма существеннымъ исправленіямъ, несомнѣнно, Теофана Прокоповича. Кромѣ того, первопечатный текстъ Духовнаго Регламента долженъ быть положенъ въ основу академическаго изданія еще и потому, что со времени Петра Великаго была окончательно признана необходимость публикаціи закона для его примѣненія. Само собою разумѣется, что для „Прибавленія къ Духовному Регламенту“ такимъ текстомъ, имѣющимъ законодательную силу, является текстъ изданія Московской Синодальной Типографіи 14 іюня 1722 г., разрѣшенный къ печати Петромъ Великимъ.

Въ виду такихъ соображеній и выполнены уже подготовительныя работы по сравненію рукописнаго текста съ печатнымъ съ тѣмъ, чтобы издать его со всѣми вариантами, которыя читаются въ рукописяхъ.

Въ связи съ этими работами въ архивахъ и библіотекахъ Москвы и С.-Петербурга удалось собрать цѣлый рядъ любопытныхъ подробностей, касающихся составленія Духовнаго Регламента Теофаномъ Прокоповичемъ и учрежденія Св. Синода, при чемъ нѣкоторыя положенія, уже существующія въ исторической литературѣ, должны подвергнуться исправленію.

Параллельно выяснились нѣкоторыя интересныя данныя объ изданіяхъ Духовнаго Регламента въ печати и, такъ сказать, о традиціи текста Регламента, при чемъ оказалось, что послѣднее синодальное изданіе, какъ и нѣкоторыя предыдущія, не лишено редакціонныхъ ошибокъ и опечатокъ.

Кромѣ изданій на русскомъ языкѣ, появившихся въ С.-Петербургской и Московской Синодальной Типографіяхъ, а также въ Парижѣ, нашлись и переводы Духовнаго Регламента на иностранныя языки: французскій (дважды), нѣмецкій (дважды, но изданій больше), англійскій, латинскій (вѣроятно, дважды) и греческій (находится въ рукописи и будетъ мною изданъ).

Что же касается источниковъ Духовнаго Регламента, то такыя уже намѣчаются, хотя подробно изслѣдовать ихъ еще не было времени“.

Профессоръ Императорскаго Варшавскаго Университета

Павель Верховской.

Варшава, 23 сентября 1913 г.

ДОКЛАДЫ О НАУЧНЫХЪ ТРУДАХЪ.

А. Н. Кириченко. Изъ познанію семейства *Cimicidae* Latr. (= *Clinocoridae* Kirk.), (*Hemiptera-Heteroptera*). [A. N. Kiritschenko (Kiričenko). Contribution à la connaissance de la famille. *Cimicidae* Latr. (= *Clinocoridae* Kirk.), (*Hemiptera-Heteroptera*)].

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 16 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Статья А. Н. Кириченко содержитъ описаніе новаго рода сем. *Cimicidae*, *Paracimex* gen. nov., установленнаго для новаго представителя этого семейства, *Paracimex avium* sp. n., добытаго О. П. Гономъ на о-въ Суматра въ птицьемъ гнѣздѣ.

Положено напечатать эту статью въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея».

С. С. Ганешинъ. Матеріалы въ флорѣ Балаганскаго, Нижнеудинскаго и Киренскаго уѣздовъ Иркутской губерніи. [S. S. Ganešin. Contributions à la flore des districts Balagansk, Nizneudinsk et Kirensk du gouvernement Irkutsk (Sibérie)].

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 18 сентября 1913 г. академикомъ **И. П. Бородинымъ**).

Статья эта является результатомъ обработки обширнаго гербарія, собраннаго авторомъ въ названныхъ уѣздахъ въ 1909 году въ качествѣ ботаника Ангаро-Илимской экспедиціи Переселенческаго Управленія.

Положено напечатать эту статью въ «Трудахъ Ботаническаго Музея».

К. Н. Давыдовъ. Исслѣдованія надъ процессами реституціи у червей (немертинъ, архіаннелидъ и низшихъ полихѣтъ). (С. N. Davydov. Recherches sur les processus de restitution chez les vers (Némertiens, Archiannelides et polychètes inférieurs).

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 16 октября 1913 г. академикомъ **В. В. Заленскимъ**).

Вышеуказанная работа представляет собою результатъ изслѣдованій автора надъ регенераціей и морфаллаксисомъ у ряда немертинъ — *Lineus*, *Cephalothaux*, *Cerebratulus*, *Amphiporus* и *Ototyphlonemertes*. Изъ кольчатыхъ червей изучена регенерація у *Polygordius* и *Saccocirrus*.

Архіаннелиды благодаря схематичности своей организаціи дали возможность автору выяснитъ многіе сложные вопросы регенеративнаго органогенеза, чрезвычайно занутаннаго у болѣе высоко стоящихъ аннелидъ (такъ, напр., вопросъ о происхожденіи мезодермы, образованіе целома etc.).

Основная часть работы посвящена процессу регенераціи у немертинъ, при чемъ, какъ видно изъ вышеприведеннаго перечня изученныхъ формъ, авторомъ изучены представители *Meso-*, *Meta-* и *Heteronemertini*. Центр тяжести изслѣдованій автора заключается въ тѣхъ опытахъ, которые были поставлены для выясненія вопроса о проспективной потенціи зародышевыхъ листковъ. Опыты эти одновременно съ К. Н. Давыдовымъ производились польскими учеными Нусбаумомъ и Окенэромъ, при чемъ выяснилось, что, напр., участки немертинъ, ампутированные передъ ртомъ, т. е. совершенно лишенные кишечника, а вмѣстѣ съ нимъ и всей энтодермы, возстановляютъ кишечникъ, но относительно самаго процесса выяснилось, что кишечникъ образуется изъ мезодермы.

К. Н. Давыдовъ во всѣхъ деталяхъ описываетъ этотъ процессъ, при чемъ результаты его наблюденій находятся въ рѣзкомъ противорѣчій съ данными Нусбаума и Окенэра. По наблюденіямъ К. Н. Давыдова, кишечникъ образуется изъ стѣнокъ боковыхъ сосудовъ, которые по крайней мѣрѣ у гетеронемертинъ представляютъ собою, по мнѣнію изслѣдованій, настоящій целома.

Фактъ регенераціи кишечнаго канала изъ элементовъ целомиической мезодермы авторъ толкуетъ въ томъ смыслѣ, что разъ въ целобластѣ многихъ *Cocclomata* въ моментъ его образованія у зародыша заключаются элементы энтодермы, то становится понятнымъ возстановленіе энтодермальной кишки изъ мезодермы. Кишка въ данномъ случаѣ образуется не изъ мезодермы, а изъ заключенныхъ въ ней энтодермальныхъ зачатковъ, и основы теоріи зародышевыхъ листковъ остаются непоколебленными.

Работа снабжена ста рисунками, которые могут быть помѣщены въ текстѣ.

Работа должна войти въ серію «Трудовъ» Особой Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи и должна составить 1-й выпускъ новаго изданія этихъ трудовъ, поэтому я прошу напечатать 300 экземпляровъ для обмѣна.

Эта работа была уже представлена для печатанія, но рукопись находилась у автора и по несчастному случаю сгорѣла. Такъ какъ это сочиненіе имѣеть быть представлено въ качествѣ докторской диссертации, то я бы просилъ Отдѣленіе напечатать его къ августу 1914 года.

Положено напечатать эту работу въ «Трудахъ Особой Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи Императорской Академіи Наукъ».

В. Л. Біанки. Списокъ птицъ, наблюдавшихся въ теплый періодъ 1897—1913 гг. въ береговой полосѣ Петергофскаго уѣзда между деревнями Лебяжья и Черная Лахта. (V. Bianchi. Liste des oiseaux observés durant la période chaude des années 1897—1913 dans la zone litorale du district de Peterhof entre les villages Lébiashié et Tchernaja Réchka).

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 16 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Статья эта содержитъ перечень птицъ, которыхъ автору удалось констатировать въ теченіе лѣтнихъ періодовъ указанныхъ годовъ на пространствѣ всего 30 съ небольшимъ квадратныхъ верстъ; тѣмъ не менѣе, общее число видовъ достигаетъ 171. Для каждаго вида указано свойство пребыванія его въ области, а для рѣдкихъ видовъ приводится точная дата добычи или наблюденія. Особый интересъ представляетъ гнѣздованіе *Hydrocolaeus minutus* и *Glaucidium passerinum*.

Положено напечатать эту статью въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея».

К. М. Дерюгинъ. Фауна Кольскаго залива и условія ея существованія. Часть III. Экологія и біогеографія [C. M. Dériougine (Deruïugin). Sur la faune du golfe de Kola et les conditions de son existence. III. Oecologie et biogéographie].

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 30 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Представляемая къ печати работа **К. М. Дерюгина** является третьей (общей) частью труда, печатающагося въ «Запискахъ Императорской Ака-

деміи Наукъ». Она содержитъ экологию и біогеографію животныхъ Кольскаго залива. Въ этой части подробно рассмотрѣны условія существованія животныхъ въ Кольскомъ заливѣ: климатъ, рельефъ дна, грунты, распределение и колебанія температуры и солености, газы, прозрачность и цвѣтъ воды, течения. Сообщены результаты изученія фаціи и зонъ, планктона и сезонныхъ явленій въ немъ. Дана общая характеристика фауны Кольскаго залива, ея происхожденіе и сравненіе съ фауною сосѣднихъ морей. Изложены біологическія явленія въ жизни животныхъ, а также рассмотрѣнъ вопросъ о космополитизмѣ въ связи съ биполярной теоріей.

Къ работѣ приложена карта распределения грунтовъ въ Кольскомъ заливѣ, а также чертежи и рисунки.

Положено напечатать эту статью въ «Запскахъ» Академіи.

А. А. Бируля. Матеріалы по систематикѣ и географическому распространенію млекопитающихъ. V. О положеніи *Aelurina planiceps* (Vigors et Horsfield) въ системѣ сем. *Felidae*; (Съ 1 табл. и 4 рпе. въ текстѣ). [А. А. Birula. Contributions à la classification et à la distribution géographique des mammifères. V. Sur la position d'*Aelurina planiceps* (Vigors et Horsfield) dans le système de la fam. *Felidae*. (Avec 1 planche et 4 dessins dans le texte)].

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 16 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Авторъ въ своей статьѣ разсматриваетъ положеніе малайской кошки, (*Aelurina planiceps* [Vigors et Horsfield]) въ системѣ семейства *Felidae* и, основываясь преимущественно на строеніи ея черепа, приходитъ къ тому заключенію, что эта кошка представляетъ древнѣйшій типъ, сохранившій какъ вообще въ строеніи черепа, такъ особенно въ строеніи зубной системы черты, свойственныя виверровиднымъ предкамъ семейства *Felidae*.

Положено напечатать эту статью въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея».

Benedikt Dybowski und Jan Grochmalicki. Beiträge zur Kenntnis der Baikal-mollusken. I. *Baicaliidae* 1. *Turribaicaliinae* subfam. nova. III. Untergattung *Trachybaicalia* (v. Martens) Lindholm. (Mit 2 Tafeln). Бенедиктъ Дыбовскій и Янъ Грохмалицкій. Къ познанію моллюсковъ Байкальскаго озера. I. *Baicaliidae*. 1. *Turribaicaliinae* subfam. nova. III. Подродъ *Trachybaicalia* (v. Martens) Lindholm. (Съ 2-мя таблицами).

Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 30 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Статья Б. Дыбовскаго составляетъ продолженіе его работы, Beiträge zur Kenntnis der Baikal-mollusken, напечатанной въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея». Онъ подвергаетъ здѣсь подробному анализу подродъ *Trachybaicalia*, входя во всѣ детали литературныхъ данныхъ, и описываетъ рядъ новыхъ разновидностей и подразновидностей въ видахъ, относящихся къ данному подроду, при чемъ даетъ рядъ синонимическихъ таблицъ. У *Trachybaicalia carinata* Dyb. онъ описываетъ слѣдующія новыя разновидности: 1) var. *Martensiana* (f. *typica*) съ новыми подразновидностями *clencka*, *rudis*, *maura*, *piccola*, *orthos*, 2) *Hoernesiana*, 3) *Fuchsiana*, 4) *Sturanyana* и 5) *Neumeyeriana*; у *Trachybaicalia carinato-costata* Dyb. описываются новыя разновидности: 1) *Bittneri* съ новыми подразновидностями *clara*, *pyramidalis*, *micronella*, *opaca*, 2) *Credneri*, съ новыми подразновидностями *elatella* и *inflatella*, 3) *Sandbergi* и 4) *Moussoni*. Наконецъ, у *Trachybaicalia Dybowskiiana* Ldh. онъ описываетъ новую разновидность *Lindholmj*. Статья заканчивается сопоставленіемъ подродовъ *Gerstfeldtia*, *Godlewskia* и *Trachybaicalia* и установленіемъ улучшенныхъ діагнозовъ ихъ. Къ статьѣ приложены 2 таблицы фотографій описываемыхъ моллюсковъ. Оригиналы нѣкоторыхъ формъ пожертвованы г. Дыбовскимъ Зоологическому Музею.

Къ статьѣ приложены двѣ таблицы фотографическихъ снимковъ.

Положено напечатать эту статью въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея».

Benedikt Dybowski. Ueber Kaspische Schnecken aus der Abteilung *Turricaspiinae* subfam. nova, zum Vergleich mit den *Turribaicaliinae* subfam. nova (Mit 3 Tafeln). [Бенедиктъ Дыбовскій]. О каспійскихъ моллюскахъ изъ отдѣла *Turricaspiinae* subfam. nova, по сравненію съ *Turribaicaliinae* subfam. nova (съ 3 таблицами)].

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 30 октября 1913 г. академикомъ **Н. В. Насоновымъ**).

Авторъ устанавливаетъ въ этой работѣ большую близость между каспійскими *Micromelania* (единственный родъ новаго подсемейства *Turricas-*

riinae въ семействѣ *Caspiidae*) и въ частности—новаго подрода *Turricaspia* съ байкальскими *Turribaicalia*. Онъ полагаетъ, что *Turribaicalia* и *Turricaspia* могутъ быть отнесены къ одному роду, какъ два параллельные ряда формъ. Детальное изученіе формъ, относящихся къ подроду *Turricaspia*, приводитъ Дыбовскаго къ установленію 4 новыхъ видовъ: *Micromelania culimellula*, *andrusovi*, *pseudodimidiata* и *brusinae* и 16 новыхъ разновидностей въ видахъ *Micromelania caspia*, *turricula*, *spica* и *dimidiata*. Всего онъ принимаетъ въ этой группѣ 26 различныхъ формъ, относящихся къ 10 видамъ, и даетъ ихъ описаніе и сопоставленіе.

Вмѣстѣ со статьею проф. Дыбовскій передалъ Зоологическому Музею и коллекцію оригиналовъ разсматриваемыхъ имъ формъ.

Къ статьѣ приложены 3 таблицы фотографическихъ снимковъ.

Положено напечатать эту статью въ «Ежегодникѣ Зоологическаго Музея».

Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil.

(Mit einer Figur).

P. Walden.

(Der Akademie vorgelegt am 2/15 October 1913).

I.

Vom Standpunkte der elektrolytischen Dissoziationstheorie stellte das grosse Gebiet der Kohlenwasserstoffe und ihrer Halogenderivate — noch ein Jahrzehnt zurück — ein nicht urbares, unzugängliches, undankbares Arbeitsterrain dar. Wegen der äusserst geringen *lösenden* Kraft den einfachsten binären Elektrolyten (Salzen) gegenüber liess sich die *Jonisierungskraft* dieser Solventien an den typischen starken Elektrolyten nicht prüfen, und was meist durch qualitative Versuche an andern Elektrolyten (z. B. Chlorwasserstoff HCl) sich feststellen liess, berechtigte zu dem Schluss, dass, praktisch gesprochen, die Kohlenwasserstoffe und deren Halogenderivate zu den *nichtjonisierenden Lösungsmitteln* gehören. So konnte ich ¹⁾ selbst (1903), in einer Uebersicht über die Forschungen auf diesem Gebiet, alle Arbeiten in acht Zeilen abtun. Zur selben Zeit gab auch P. Dutoit ²⁾ einen zusammenfassenden Ueberblick über diese «dissolvants non dissociants», anorganische und organische, wobei den letzteren sechs Zeilen zukamen. Damals handelte es sich nur um einige wenige Untersuchungen.

Als Pioniere auf diesem Arbeitsgebiet der Nichtjonisatoren oder, sagen wir richtiger, der äusserst schlecht jonisierenden Solventien müssen wir die beiden russischen Forscher R. Lenz ³⁾ (1878) und I. Kablukoff ⁴⁾ (1889)

1) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 46 127 (Aug. 1903).

2) P. Dutoit, Journ. de Chim. Phys. 1, 623 (Oktober 1903).

3) R. Lenz, Mémoir. de l'Acad. Impér. de St. Petersb., (VIII), 26, (1878); 30; № 9 (1882).

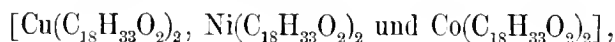
4) J. Kablukoff, Zeitschr. phys. Ch. 4, 430 (1889).

nemen. R. Lenz studierte erstmalig die *verdünnten* Lösungen von Aether (Aether + Petroleum), bezw. Alkohol + Petroleum, indem er Pikrinsäure, bezw. Kadmiumjodid als Elektrolyten benutzte; er fand, dass die Leitfähigkeit der gelösten Salze abnimmt von wässrigen Lösungen > alkohol. Lösungen > Aether, bezw. Alkohol + Petroleum. Er unternahm (1882) die ersten systematischen Untersuchungen überhaupt, um den *Einfluss des Lösungsmittels* auf die Leitfähigkeit zu ermitteln; Aether und absol. Alkohol, neben verdünntem Alkohol dienten als Solventien; eine ätherische Pikrinsäurelösung wurde als Nichtleiter, eine alkoholische — als ein sehr schlechter Leiter befunden.

J. Kablukoff führte zuerst *Benzol, Xylol Hexan* (ferner Aether) als Lösungsmittel ein, indem ihm Chlorwasserstoff HCl als Elektrolyt diene. Die Leitfähigkeit in den Kohlenwasserstoffen erwies sich als äusserst gering; in Aether erwies sie sich etwa fünfmal grösser als in einer gleichverdünnten Xylollösung und wies zugleich die Abnormität auf, dass mit *steigender Verdünnung V* die *molare Leitfähigkeit abnahm*.

Alsdann haben P. Dutoit und E. Aston¹⁾ an der Hand verschiedener *Salze* konstatiert, dass im Einklang mit Kablukoff's Resultaten auch *Chlorbenzol, Athyljodid, Athylenbromid* und *Amylacetat* zu den «Nichtjonisatoren» gehören. Chronologisch folgen jetzt die qualitativen Versuche von L. Kahlenberg²⁾ und A. T. Lincoln (1899), welche mit Ferrichlorid FeCl₃ als Elektrolyten untersuchten: die Lösungen in *Heptan, Amylen, Benzol, Toluol, Xylol, Cymol, Menthen* (C₁₀H₁₈), *Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Methylenjodid* CH₂J₂, *Athylenchlorid* C₂H₄Cl₂, *Athylenbromid, Brombenzol* C₆H₅Br, *Benzylchlorid* C₆H₅CH₂Cl, *Benzalchlorid* C₆H₅CHCl₂, *Benzotrichlorid* C₆H₅CCl₃; sämtliche Lösungen erwiesen sich praktisch als Nichtleiter, und die Forscher schliessen heraus: «it appears that solutions in hydrocarbons or their halogen substitution-products do not conduct» (1899).

Dass *Chlorwasserstoff* HCl in absolut trockenem *Benzol* Nichtleiter ist, bezw. «schlechter als Luft leitet», zeigte L. Kahlenberg³⁾; gleichzeitig wies er nach, dass ebenfalls *Nichtleiter* sind: ca 5%-ge Benzollösungen des Kupfer-, Nickel- und Kobaltoleats



1) P. Dutoit und Aston, Compt. rend. 125, 243 (1897).

2) Kahlenberg und Lincoln, Journ. of Phys. Chem. 3, 19, 23 (1899).

3) L. Kahlenberg, Journ. of Phys. Chem. 6, 1 (1902).

sowie Lösungen von PCl_3 , AsCl_3 , SiCl_4 in Benzol, — diese Lösungen waren Isolatoren. — Ebenfalls Isolatoren, bezw. schlechtere Leiter als trockene Luft, waren Lösungen von *Chlorwasserstoff* HCl in *Chloroform*, *Tetrachlorkohlenstoff*, *Aethylehlorid*, *Benzol*, *Siliciumtetrachlorid*, *Phosphortrichlorid*, *Chlorschwefel* S_2Cl_2 , während *Zinn-tetrachlorid*, *Arsen-trichlorid* und *Thionylehlorid* SOCl_2 äusserst schwach leiteten, — diese sorgfältigen Untersuchungen verdanken wir H. E. Patten¹⁾.

Mathews²⁾ (1905) setzte diese Untersuchungen fort und konstatierte für die Lösungen von *Trichloressigsäure* in *Benzol*, *Petroleum* und *Aethylsilicat* praktische Nichtleitung des elektrischen Stromes. Für das Salz *Kupferoleat* (s. o.) gab Sammis³⁾ (1906) eine weitere Reihe von *nichtleitenden* Lösungen in Kerosin, Petroleum, Nonan, Amylen, Paraffin, Dipenten, Limonen, Terpentin, Terpinen, Cymen, Di- und Triphenylmethan, Toluol, Xylol, Mesitylen, Naphthalin, Anthracen, Reten u. a. Uebereinstimmend führen alle diese Versuche zu dem Resultat, dass *weder die stärksten Säuren*, z. B. HCl und CCl_3COOH , *noch Salze*, z. B. FeCl_3 und Metalloleate, in *sämtlichen Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten (als Solventien) Stromleitung zeigen*.

Auch andersgeartete Elektrolyte verhalten sich in *Benzollösungen* als Isolatoren; so konnten Brühl⁴⁾ und Schroeder (1904) zeigen, dass mehrprozentige benzolische Lösungen der *Kamphokarbonsäure*, sowie ihres *Na-salzes* und des *Na-salzes* von *Methylkamphokarbonsäure*, gleich dem reinen Benzol, Nichtleiter des elektrischen Stromes sind.

Gleichzeitig habe *ich* selbst (1904) optisch aktive Ester der *Aepfelsäure* in *Benzol* und *Chloroformlösungen* auf eine etwaige *Jonisation* geprüft; die elektrische Leitfähigkeit ergab sich jedoch als so gering, dass von einer elektrolytischen *Dissociation* praktisch nicht die Rede sein kann (Walden, Berl. Ber. 38, 392 (1905)).

Wiederum mit *Chlorwasserstoff* HCl als Elektrolyten operierte in absol. *Aether* als Solvens Maltby⁵⁾, der eine messbare Leitfähigkeit bei steigenden Temperaturen (bis hinauf zur kritischen) konstatierte; dieselbe Lösung untersuchte auch Eversheim⁶⁾ bis über die kritische Temperatur hinaus. Gleichzeitig untersuchte Eversheim auch *Quecksilberchlorid* HgCl_2 in *Aethylehlorid*,

1) H. E. Patten, Journ. Phys. Chem. 7, 153 (1903).

2) J. H. Mathews, Journ. Phys. Chem. 9, 641 (1905).

3) J. L. Sammis, ib. 10, 593 (1906).

4) Brühl u. Schroeder, Berl. Ber. 37, 2512 (1904).

5) Maltby, Zeitschr. phys. Chem. 18, 313 (1896).

6) P. Eversheim, Inaug.-Dissert., Bonn, 1902. Annal. d. Physik. 8, 539 (1902).

indem er als Erster die Ionisierungskraft dieses Halogenkörpers auffand und die *leitenden* Lösungen zwischen -67° bis zur krit. Temperatur verfolgte. Zur selben Zeit wies W. Plotnikow¹⁾ am *Aethylbromid* als Solvens, mit Hilfe des Elektrolyten AlBr_3 und des Komplexsalzes $\text{AlBr}_3 \cdot \text{Br}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{Br} \cdot \text{CS}_2$, ebenfalls die *messbare* Ionisierungskraft des Aethylbromids überzeugend nach; die molare Leitfähigkeit von AlBr_3 (bei 18°) *nahm* zwischen $V = 0.89$ Lit. und $V = 17.9$ von $\lambda_v = 0.23$ bis $\lambda_v = 0.065$ ab; ebenso nahm auch λ_v für das Komplexsalz zwischen $V = 8$ bis $V = 32$ ab von $\lambda_v = 4.5$ auf $\lambda_v = 3.8$. Weitere Beispiele brachte *derselbe* Forscher²⁾, indem er die Salze des Dimethylpyrons mit Trichlor- und Tribromessigsäure der Untersuchung unterwarf, und zwar in den Solventien Aethylbromid, Chloroform und Benzol. Zur Illustration setze ich die auf 18° bezogenen Werte für das Salz $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2 \cdot 2 \text{CCl}_3\text{COOH}$ hierher:

in $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$	C_6H_6	CHCl_3
$V = 1.04$ bis 7.56 Lit.	0.92 bis 2.18	0.85 bis 1.77 Lit.
$\lambda_v = 1.39$ bis 0.47	0.477 bis 0.074	0.728 bis 0.341

In allen Medien ist eine messbare molare Leitfähigkeit λ_v vorhanden, sie nimmt aber mit *zunehmender* Verdünnung V ab, und zwar — wie ich hervorheben möchte — am schnellsten in den Benzollösungen, am langsamsten in den Aethylbromidlösungen, also in Abhängigkeit von den Dielektrizitätskonstanten der Solventien.

Auch Patten³⁾ untersuchte die jonisierende Kraft des Aethylbromids, indem er die Plotnikowsche Lösung quantitativ elektrolysierte.

Indem wir unseren kurzen Ueberblick über die jonisierende Kraft der Kohlenwasserstoffe und ihrer Halogenderivate abschliessen, wollen wir noch erwähnen, dass auch Hantzsch⁴⁾, anlässlich der Molekulargewichtsbestimmung von Dimethylammoniumchlorid in Chloroform, für $\frac{n}{2}$ -Lösung dieses Salzes in Chloroform eine spez. Leitfähigkeit erhielt, welche *kleiner* war als diejenige von reinem (Leitfähigkeits-) Wasser. — Und so konnte noch im J. 1906 I. Timmermans⁵⁾ in einer vorzüglichen Rückschau sagen: «Parmi les

1) W. Plotnikow, Journ. russ. phys.-chem. Ges. 34, 466 (1902) 35, 794 (1903); cf. auch russ. Dissertation: Ueber die komplexen Verbindungen des Aluminiumchlorids u. -bromids. Kijew, 1902, S. 94–95.

2) W. Plotnikow, cf. russ. Dissertation «Untersuchungen (elektrochem.) nichtwässriger Lösungen». Kijew, 1908, S. 49–62 s. a. Berl. Ber. 39, 1794; 42, 1154.

3) Patten, Journ. Phys. Chem. 8, 548 (1904).

4) A. Hantzsch, Berl. Ber. 38, 1046 (1905).

5) I. Timmermans, Bull. de la Soc. chim. de Belgique, t. 20, n^o 3–4 (1906).

composés organiques étudiés, les plus simples, les hydrocarbures, sont tous non dissociants», und ferner: «Les dérivés halogénés sont généralement non ionisants. Cependant ils sont plus dissociants que les hydrocarbures».

Im Anschluss an die Kohlenwasserstoffe und deren Halogenderivate als Solventien wollen wir noch des ebenfalls schwachen Jonisierungsmittels Aether $(C_2H_5)_2O$ erwähnen. Im Gegensatz zu den oben zitierten Untersuchungen an äusserst schlecht leitenden *ätherischen* Lösungen von Elektrolyten fand ebenfalls W. Plotnikow¹⁾ sehr interessante und gute Lösungen. So erwies sich eine ätherische Lösung von Phosphorsäure H_3PO_4 als ein guter Elektrolyt; die spez. Leitfähigkeit stieg von $p = 12.7\%$ und $\alpha = 7.4 \times 10^{-6}$ auf $\alpha = 1.3 \times 10^{-4}$ bei 94.8% , bzw. $\alpha = 318 \times 10^{-4}$ bei 90.7% H_3PO_4 . (Die letzteren Lösungen sind eher als Lösungen vom Aether in dem guten Jonisierungsmittel H_3PO_4 zu betrachten. Es scheint mir, dass wir hierbei sowohl an *Salze* des Aethers (infolge des IV-wert. O-atoms), d. h. *Anlagerungsprodukte* der Säure an die Aethermolekel, als auch an *Umsetzungsprodukte* zwischen Säure und $(C_2H_5)_2O$ denken müssen, z. B. $H_3PO_4 + (C_2H_5)_2O \rightleftharpoons H_2PO_4(C_2H_5) + C_2H_5OH$, indem Mono- (od. Di-) äthylester der Phosphorsäure entstehen. Diese sind aber nach Carré (Compt. rend. 141 764 (1905)) gute, bzw. *bessere* Elektrolyte in Wasser, als die freie Phosphorsäure. Sowohl die Salze, als auch die Ester in ihrem gleichzeitigen Vorkommen werden die grosse Leitfähigkeit in dem nach meinen orientierenden Versuchen guten Jonisierungsmittel H_3PO_4 bedingen.) Ferner untersuchte Plotnikow¹⁾ auch das System Aether + Brom; während nun Brom in Aether nur eine geringe elektr. Leitfähigkeit besitzt, ist Aether in *Brom* als Solvens ein guter Stromleiter. In letzterem Falle liegt wohl die Verbindung $(C_2H_5)_2O \cdot Br_2$ vor. Dieses sogen. Schützenberger'sche Aetherbromid hat nun in jüngster Zeit Plotnikow²⁾ eingehend in *Chloroform*- und C_2H_5Br -Lösungen studiert, indem er an diesem Körper Leitfähigkeitsmessungen, sowie die Elektrolyse ausführte; die molare Leitfähigkeit in Chloroform erwies sich praktisch als mit der Verdünnung unveränderlich.

(Dass *Jod* in Aether eine messbare und mit der Verdünnung zunehmende molare Leitfähigkeit besitzt, hatte ich³⁾ bereits früher gezeigt).

Brom als Solvens hatte ich⁴⁾ bereits im J. 1900 geprüft; hierbei ergab

1) W. Plotnikow, Journ. russ. phys.-chem. Ges. 36, 1282 (1904); Zeitschr. phys. Ch. 57, 502 (1906), sowie die zit. russ. Dissertation (1908).

2) W. Plotnikow, Zeitschr. f. Elektrochemie 19, 211 (1913).

3) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 43, 416 (1903).

4) P. Walden, Zeitschr. anorgan. Ch. 1900, 25, 220.

sich, dass die in Wasser typisch starken Elektrolyte KBr , $\text{N}(\text{CH}_3)_4 \cdot \text{J}$ und CBr_3COOH in Bromlösung sich wie Isolatoren verhalten. Anders gestalten sich die Dinge bei Verwendung von $\text{AlBr}_3 \cdot \text{CS}_2$ und $\text{AlBr}_3 \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} \cdot \text{CS}_2$ als Elektrolyten, — für diese komplexen Salze konnte W. Plotnikow¹⁾ nachweisen, dass sie eine bemerkenswerte Leitfähigkeit besitzen; so z. B. wies das Salz $\text{AlBr}_3 \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} \cdot \text{CS}_2$ zwischen $V = 0.62$ bis 1.11 eine (mit der Verdünnung *zunehmende*) molare Leitfähigkeit $\lambda_v = 4.1$ bis 5.6 auf. Auch SbBr_3 erwies sich in Bromlösung als ein Elektrolyt, dessen mol. Leitfähigkeit jedoch mit der Verdünnung *fällt*, dagegen gibt PBr_3 eine gutleitende Lösung, deren mol. Leitfähigkeit durch ein Maximum ($V = 0.68$) geht. Unlängst hat Plotnikow²⁾ nun auch Jod in *Brom* als Solvens untersucht; hierbei fand er, dass (infolge der Bildung von Bromjod BrJ als Elektrolyt) eine solche Bromlösung eine messbare Stromleitung liefert; die molare Leitfähigkeit nahm aber mit der Verdünnung rapide ab. —

Die zitierten Versuche von W. Plotnikow sind unzweifelhaft interessant und wertvoll; sie beschäftigen sich hauptsächlich mit einer Klasse von Stromleitern, die nach unseren gewöhnlichen Begriffen *keine* Elektrolyte sein sollten: sie *werden* aber solche in gewissen Lösungsmitteln, sei es, dass sie leitende Solvate bilden, sei es, dass (wie z. B. BrJ) sie anormale Elektrolyte entstehen lassen oder dass das Solvens einen bisher nicht näher definierten (katalytischen) Einfluss auf den schlechten Stromleiter ausübt. Schon 1903 habe ich³⁾ selbst eine grosse Reihe solcher *abnormen* Elektrolyte in verschiedenen Solventien untersucht; zu solchen habe ich die Halogene, organische Halogenverbindungen, Säurehalogenide u. a. gerechnet. —

Neben der Frage, ob Kohlenwasserstoffe und deren Halogenderivate überhaupt Ionisierungsmittel sind, tritt also die Frage hervor, *unter welchen Bedingungen* und für welche gelösten Stoffe sie stromleitende Lösungen geben? Neben der wiederholt konstatierten eigenartigen Erscheinung, dass die Lösungen solcher abnormen Elektrolyte oder dass Lösungen in schlechten Ionisierungsmitteln mit *zunehmender Verdünnung* eine *Abnahme* der molaren Leitfähigkeit aufweisen, gibt es hier noch andre häufig auftretende Anomalien, welche ebenfalls im Gegensatz zu dem Verhalten der wässrigen Lösungen stehen, und zwar mit *fortschreitender Verdünnung*:

- 1) ein Auftreten von *Maximalpunkten* in der molaren Leitfähigkeit,
- 2) ein Auftreten von *Minimalpunkten*, sowie

1) W. Plotnikow, Zeitschr. phys. Ch. **48**, 220 (1904).

2) W. Plotnikow, Journ. russ. phys.-chem. Ges. **45**, 193 (1913).

3) Walden, Zeitschr. phys. Ch. **43**, 385—464 (1903).

3) *gleichzeitiges* Auftreten — bei fortschreitender Verdünnung — von Maximalpunkten und Minimalpunkten, wobei die ersteren den letzteren vorangehen.

Nachstehend will ich eine chronologische Uebersicht dieser Erscheinungen geben. Interessant ist die Tatsache, dass diese für die *schlechten* Jonsatoren charakterischen Minima od. Maxima gerade an *guten*, d. h. Alkoholen entdeckt worden sind.

1888 Hartwig¹⁾ beobachtet in *Methylalkohol* als Solvens, für Ameisensäure als Elektrolyt, bei $V = 0.18$ ein Minimum für λ_v ,

1889 Kablukoff²⁾ findet in *Isoamylalkohol* (+ 1% Wasser) für den Elektrolyten HCl ein Maximum,

1898 erhielt Völlmer in Essigsäurelösung ein *Minimum* der λ_v — Werte bei der Verdünnung $V = 22.7$ (Zeitschr. phys. Ch. 29, 187) für das Salz Kaliumazetat;

1899 beobachtete Euler fallende molare Leitfähigkeit mit steigender Verdünnung für Na J, Na Br in Benzotrinitril (Zeitschr. phys. Ch. 28, 622 (1899)).

1899 fand R. Dennhardt für die Oelsäure ein *Maximum* der molaren Leitfähigkeit in Methylalkohol und Aethylalkohol (in letzterem gleichzeitig ein *Minimum*) (Wied. Ann. 67 330 (1899)).

1899 fand A. T. Lincoln (Journ. Phys. Ch. 3, 464 (1899)) für Ferrichlorid (kein besonders geeignetes, weil unstabiles Salz!) teils ein Minimum in Paraldehyd, teils eine Abnahme der mol. Leitfähigkeit od. eine Konstanz (in Aethyloxalat, Pyridin); auch AgNO₃ zeigte in Piperidin eine Abnahme.

Meine eigenen Forschungen haben mich zu verschiedenen Zeiten und in verschiedenen Solventien diese anormalen Erscheinungen auffinden lassen. Es sei mir erlaubt, auf diese Fälle hinzuweisen:

1899 wurden von mir³⁾ in flüssigem SO₂ deutliche *Minima* der molaren Leitfähigkeit λ_v entdeckt für KBr, NH₄CNS (auch KJ);

1900 konstatierte ich⁴⁾ zuerst *Minima* u. *Maxima* in POCl₃ für das Salz N(C₂H₅)₄J, *Maxima* für CBr₃COOH in POCl₃, *Abnahme* für CoCl₂ in POCl₃.

1901 beobachtete ich⁵⁾ die *Abnahme* von λ_v für Dimethylpyron-Tribromessigsäure in Acetonitril;

1) Hartwig, Wiedem. Annal., 33, 67 (1888).

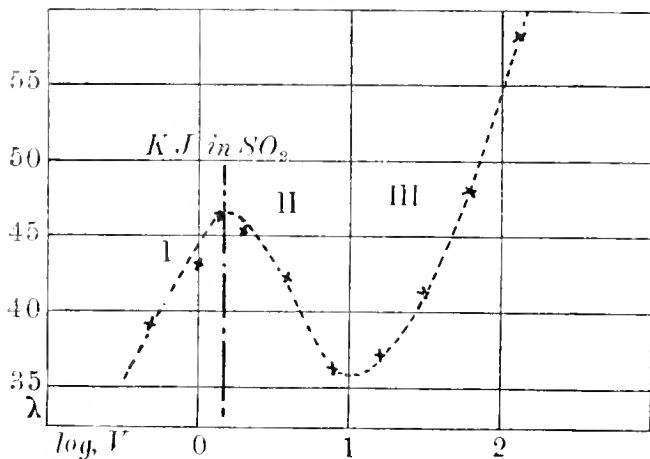
2) Kablukoff, Zeitschr. phys. Ch. 4, 429 (1889).

3) P. Walden, Berl. Ber., 32, 2865, 2866 (1899).

4) Walden, Zeitschr. anorg. Ch. 25, 213 (1900).

5) Walden, Berl. Ber. 34, 4194 (1901).

1901 wurde wiederum in flüssigem Schwefeldioxyd nachgewiesen¹⁾: zugleich ein *Maximum und Minimum* für das Salz KJ, deutliche *Minima*



od. *Ruhepunkte* der λ_r . — Werte für KBr, KCNS, NaJ, NH₄J, NH₄.CNS u. a. (vergl. a. Franklin, 1909).

Die Messungen am Jodkalium sind insofern von Bedeutung, als hier *erstmalig* an einen *normalen* (binären) Salz das Auftreten eines *Maximums* der mol. Leit-

fähigkeit in grosser Konzentration ($V = 1—2$ Lit.) und darnach das Auftreten eines *Minimums* (bei $V = 8—16$ Lit.), ersichtlich ist. Zum Beweise setze ich die damaligen Mittelwerte von μ_v hierher. Die beifolgende Figur ist mit Hilfe dieser μ_v — Werte konstruiert worden und gibt uns den *typischen Verlauf der mol. Leitfähigkeitskurve wieder*.

$t = 6:$	$V =$	0.5	1.0	1.4	2.0	4.0	8.0	16	32	64	128
	μ_v in rez. Siemens	38.8	42.9	46.3	44.9	42.1	35.6	37.0	41.3	48.3	57.5
				max.			min.				

1902 beobachtete Patten²⁾ in Essigsäure als Solvens am Pyridinazetat ein Leitfähigkeitsmaximum (bei $V = 0.75$); vergl. a. Sachanow (1913).

1902 konnte ich eine *Abnahme* von λ_v in *Chlorschwefelsäure*²⁾ als Solvens für KBr, ein *Maximum* für Na₂SO₄ in *Schwefelsäure*³⁾ als Solvens, und in demselben Solvens eine Abnahme für BaSO₄ beobachten; die Schwefelsäure als Solvens ist nachher von A. Hantzsch⁴⁾, F. Bergius⁵⁾, neuerdings von G. Poma⁶⁾ als Ionisierungsmittel auf die Leitfähigkeit mit abweichenden Ergebnissen untersucht worden, da dieses Lösungsmittel

1) Walden und Centnerszwer, Bull. de l'Acad. Impér. des Sc., St.-Petersb. (V), 15, 29—40 (1901).

2) Patten, Journ. Phys. Chem. 6, 577 (1902).

3) Walden, Zeitschr. anorg. Ch. 29, 382, 385 (1902).

4) A. Hantzsch, Zeitschr. phys. Chem. 61; 257 (1908); 62, 626, 65, 41; 68, 204; sa Oddo, ib. 62, 243 (1908), 66, 139 (1909).

5) Bergius, Zeitschr. phys. Chem. 72, 347 (1910).

6) Poma, Journ. chim. phys. 10, 189 (1912).

schwer zu behandeln ist. Am nächsten kommen meinen Werten die Ergebnisse von Bergius, welcher ebenfalls *Minima und Maxima* für die Alkalisulfate fand; auch Poma fand solche Minima für KHSO_4 , und Minima — Maxima für NiSO_4 .

1903 fand ich¹⁾ in Schwefeldioxyd als Lösungsmittel gleichzeitig *Maxima und Minima* für die Doppelverbindung $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CCl} \cdot \text{SnCl}_4$, sowie für $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{CJ}$; Abnahme von λ_D in Sulfurylchlorid für Jod, in Arsenrichlorid für JCl_3 , Minimum und Maximum für JCl_3 in Sulfurylchlorid, Maximum für SnJ_4 in AsCl_3 , Minimum für Dimethylpyron in Arsenrichlorid und $(\text{CH}_3)_3\text{CJ}$ in Schwefeldioxyd.

1903 Kahlenberg²⁾ und Ruhoff fanden in Amylamin (als Solvens) mit Silbernitrat ein Maximum der mol. Leitfähigkeit.

1905 Walden³⁾ fand in verschiedenen Aldehyden (Propion-, Acet- und Benzaldehyd) teils Maximum und Minimum (z. B. für Chinolinmethyljodid), teils Abnahme (z. B. für Kobaltjodid), teils ein Maximum (z. B. für KJ , RbJ , sowie FeCl_3). Auch *zeitliche* Veränderungen traten auf. Gleichzeitig versuchte ich die Erscheinungen des *periodischen Verlaufes* der mol. Leitfähigkeiten durch *chemische* Faktoren (Polymerie, Aldolyse, Solvatbildung) zu deuten.

1905 beobachtete M. T. Godlewski⁴⁾ in Amylalkohol, für Essigsäure als Elektrolyten, ein Minimum (bei $V = 2$).

1905. E. C. Franklin⁵⁾ und Kraus fanden im flüssigen Ammoniak als Solvens Minima der molaren Leitfähigkeit für einzelne Metallcyanide.

1906. G. N. Lewis⁶⁾ und Pl. Wheeler können für Jodkalium im geschmolzenen Jod ein ausgeprägtes Maximum (bei $C = \text{ca } 5\%$) und alsdann eine zum Minimum mit zunehmender Verdünnung hinstrebende molare Leitfähigkeit beobachten; sie deuten diese Erscheinung in dem Medium mit geringer dissoziierender Kraft durch eine Veränderung der letzteren (hier eine Vermehrung) infolge des zugefügten Salzes.

1907. E. C. Franklin⁷⁾ und H. D. Gibbs konstatieren in Methyl-

1) Walden, Zeitschr. phys. Ch. 43, 454, 456, sowie 409, 420, 423, 436, 444, 458 (1903).

2) Kahlenberg und Ruhoff, Journ. Phys. Chem. 7, 255 (1903).

3) Walden, Zeitschr. phys. Chem. 54, 148 (1905), ferner 142, 151, 152; s. a. Coffetti, Gazz. chim. 33, 63 (1902).

4) Godlewski, Journ. Chim. Phys. 3, 432 (1905).

5) Franklin u. Kraus, Journ. Amer. Chem. Soc. 27, 181 (1905).

6) Lewis und Wheeler, Zeitschr. phys. Ch. 56, 179 (1906); eine ähnliche Ansicht steht bei Franklin u. Kraus, Journ. Amer. Chem. Soc. 28, 216 (1905).

7) Franklin und Gibbs, Journ. Amer. Chem. Soc. 29, 1392 (1907).

amin als Solvens für das Salz AgNO_3 , sowohl ein Maximum (bei $V = \text{ca } 1.3$), als auch ein Minimum (bei $V = \text{ca } 39$) der Leitfähigkeit; sie versuchen eine Deutung dieses Phänomens, indem sie zwei Momente heranziehen: 1) eine Autojonisation des Salzes, welche beim Anflösen in einem *schwachen* Jonisierungsmittel in Erscheinung tritt, und 2) eine Veränderung (Abnahme) der *inneren Reibung* der Lösung bei steigender Verdünnung, — aus der Wechselwirkung beider Faktoren mit verschiedenen Beträgen lässt sich ein anormaler Verlauf der λ — Werte ableiten.

1907. E. H. Archibald¹⁾ findet in flüssigem Chlorwasserstoff an der Salicylsäure ein typisches Maximum ($V = \text{ca } 3.3$) und ein Minimum ($V = \text{ca } 40 \text{ L.}$).

1909. E. C. Franklin²⁾ untersucht in flüssigem Ammoniak als Solvens eine Reihe von Salzen mit Bezug auf die Maxima-Minima-Kurven; als typische Beispiele findet er die Salze $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{K}_2\text{Hg}(\text{CN})_4$, $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4 \text{NH}_3$, während andre Salze nur Maxima od. nur Minima verschieden scharf ausgeprägt aufwiesen.

1911. Hopfgartner³⁾ untersuchte in Essigsäure als Solvens die *Acetate der Alkalimetalle* und organischer Basen; für die Meistzahl derselben wurde ein deutliches Leitfähigkeitsmaximum ($V = 0.75 - 0.78 \text{ Lit.}$) gefunden.

1911. Edw. C. Franklin⁴⁾ dehnt seine Untersuchungen auch auf das flüssige Schwefeldioxyd aus; indem er also *meine* Messungen vom J. 1899 und 1901 wiederholt und erweitert, dehnt er sie auf verschiedene *Temperaturen* (— 33.5 bis -10° C.) aus, wobei er gleichzeitig sehr konzentrierte und sehr verdünnte Lösungen untersucht. Maxima und hernach (bei fortschreitender Verdünnung) Minima, der mol. Leitfähigkeit treten auf bei KJ, KBr, $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{J}$, NH_4CNS .

Franklin unternimmt auch einen *Erklärungsversuch* für diese Maxima-Minima-Kurven. Er weist darauf hin, dass deutliche Maxima und Minima nur in *schwach jonisierenden* Solventien auftreten, während sie in starken Jonisierungsmitteln verwischt werden; zweitens nimmt er in stark konzentrierten Salzlösungen eine *Auto-* oder *Selbstjonisation* der gelösten Salzmolekeln an, mit zunehmender Verdünnung würde also in dem *schwachen* Jonisierungsmittel die mol. Leitfähigkeit abnehmen. Während in grossen Konzentra-

1) Archibald, Journ. Amer. Chem. Soc. 29, 1429 (1907).

2) Edw. C. Franklin, Zeitschr. phys. Chem. 69, 272 (1909).

3) Hopfgartner, Sitzungsber. d. Wiener Akad. d. Wissensch., Mathem.-Naturw. Klasse Bd. 120, Abt. II^b, Dez. 1911.

4) Edward C. Franklin, Journ. of Phys. Chem. 15, 675 (1911); cf. Archibald, Journ. Am. Ch. Soc. 34, 584 (1912); Sachanow, Zeitschr. phys. Ch. 83, 141 (1913).

tionen die elektr. Leitfähigkeit hauptsächlich durch die Autojonisation des Salzes bedingt ist, wird in grossen Verdünnungen die jonisierende Kraft des Solvens vorwalten; die Leitfähigkeitskurve wird also durch ein *Minimum* gehen, das um so eher ins Gebiet der grossen Konzentrationen fällt, je grösser die Jonisierungskraft des Solvens ist. Es kann aber hierbei verwischt werden durch die Mitwirkung eines weiteren Faktors, nämlich der *Viskosität*; während nun mit fallender Konzentration 1) die Autojonisation (und damit die molare Leitfähigkeit) zurückgeht, vermindert sich, 2) die Viskosität der Lösung (im Zusammenhange damit steigt aber die Jonengeschwindigkeit): die beiden Effekte werden dann bei einer bestimmten Konzentration in der Leitfähigkeitskurve ein *Maximum* ergeben.

1912. Fred. F. Fitzgerald¹⁾ untersuchte (im Laboratorium von Franklin) Lösungen in Methylamin und Aethylamin; deutlich ausgeprägte *Maxima und Minima* ergaben z. B. AgNO₃ und KJ in Methylamin, während in Aethylamin nur die *Maxima* realisiert werden konnten, — der Durchgang durch ein *Minimum* wurde wegen geringer molarer Leitfähigkeit nicht erzielt, trotzdem der Kurvenverlauf hierauf hinwies.

1913. A. Sachanow²⁾ studiert eingehend *Maxima und Minima*, indem er experimentell solche in Anilin, Chinolin und Essigsäure als Solventien nachweist, insbesondere aber, indem er theoretische Ableitungen und Deutungen für das Auftreten von Leitfähigkeitsanomalien überhaupt gibt; hierbei entwickelt er weiter die zuerst von Steele, Mc Intosh und Archibald gegebene Theorie der stromleitenden Komplexe.

I. Gruppe.

Kohlenwasserstoffe und Halogenderivate der Kohlenwasserstoffe als Jonisierungs- und Lösungsmittel.

Die *Mannigfaltigkeit* und Diskrepanz der Ergebnisse aller bisherigen, oben kurz rekapitulierten Messungen ist das charakteristische Merkmal für die genannten Jonisierungs- und Lösungsmittel. Bald wird ein und dasselbe Solvens als zu den Isolatoren gehörig angesprochen, bald gibt es leitende Lösungen, die durch den anormalen Verlauf der Kurve mol. Leitfähigkeit-Verdünnung ausgezeichnet sind. Hierbei spielen augenscheinlich eine massgebende Rolle 1) die *Natur des gelösten Elektrolyten*, und 2) die gemessenen *Verdünnungen*.

1) Fred. F. Fitzgerald, Journ. of Phys. Chem. 16, 621 (1912).

2) A. Sachanow, Исследования по электропроводности неводных растворов, Москва, 1913. 120 стр., Zeitschr. phys. Chemie, 80, 13 (1912). 83, 129 (1913).

nungen; der *Temperatureinfluss* ist jedoch bisher noch nicht genügend beachtet worden.

Es ist ersichtlich, dass *direkt vergleichbare Resultate* mit den genannten Solventien (Kohlenwasserstoffen, Halogenkohlenwasserstoffen, Aminen, Estern u. a.) *nur dann gewonnen werden könnten, wenn wir ein und denselben geeigneten Elektrolyten in allen fraglichen Lösungsmitteln* unter den *gleichen Versuchsbedingungen* (d. h. bei derselben Temperatur und in demselben Verdünnungsintervall) auf die elektrische Leitfähigkeit untersuchen würden. Auf Grund der bisherigen Erfahrung kann als solch ein geeigneter Elektrolyt weder eine Säure, noch eine Base, sondern nur ein *Salz vom einfachsten Typus*, also ein binärer Elektrolyt, in Betracht kommen. Mineralsalze scheiden aber von vorneherein aus, da sie in Kohlenwasserstoffen u. s. w. unlöslich sind. Es verbleibt also die Klasse der substituierten Ammoniumsalze. Unter diesen empfehlen sich die *tetraalkyl-substituierten*, weil dann zugleich ein *Vergleich* dieser Gruppe der *schlechten Jonisatoren* mit den seinerzeit von mir (mittels des «Normalsalzes» $N(C_2H_5)_4J$) untersuchten *guten und besten Jonisierungsmitteln* ermöglicht werden würde.

Seit 1903 habe ich wiederholt Ansätze gemacht, die ebenformulierte Aufgabe zu lösen. Alle Versuche scheiterten aber an der Schwierigkeit, unter den zugänglichen alkylsubstituierten Ammoniumsalzen ein solches zu finden, das nicht nur in den Kohlenwasserstoffen u. s. w. überhaupt löslich ist, sondern auch durch seine sehr *grosse Löslichkeit* sich auszeichnet und Lösungen von $V \lesssim 1$ liefert. Endlich fand ich in dem *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$ ein Salz, das im allgemeinen meinen Ansprüchen entsprach. Durch bereits veröffentlichte Messungen¹⁾ über Grenzleitfähigkeit λ_{∞} und innere Reibung habe ich den Nachweis geführt, dass *dieses* Salz, obzwar es aus 66 Atomen besteht, sich den einfacheren Salztypen (z. B. $N(CH_3)_4J$, $N(CH_3)_4NO_3$, $N(CH_3)_4CNS$; $N(C_2H_5)_4J$; $N(C_3H_7)_4J$) analog verhält, also direkte Vergleiche mit den letzteren zulässt.

In den nachstehenden Tabellen bedeuten:

- M — Molargewicht des untersuchten Elektrolyten in Grammen,
 κ — Eigenleitfähigkeit des gereinigten Solvens im rez. Ohms bei t^0 ,
 V — Anzahl Liter, in denen bei t^0 (meist $25^\circ C.$) ein Mol ($= M$)
 des Salzes gelöst ist,
 κ_v — die für V bei t^0 beobachtete spez. Leitfähigkeit der Salzlösung,

1) Walden, *Bullet. de l'Acad. Imp. des Sciences, St.-Petersb.*, 1913, 564.

korr λ_v — die korr. molare Leitfähigkeit $= (z_v - z) \times V \times 10^3$ in rez. Ohms,

c — Temperaturkoeffizient, zwischen 0° und 25° , d. h. $c = \frac{\lambda_v^{25} - \lambda_v^0}{25 \cdot \lambda_v^0}$.

An Kohlenwasserstoffen, schwachen basischen Solventien und Estern organischer Säuren als Solventien habe ich schon wiederholt Messungen ausgeführt; z. B. an

Aethylbromid (Leitföh., 1903¹⁾; Löslichk., 1908).

Methyl- und Aethyljodid (Leitföh.¹⁾; 1903).

Methylen- und Aethylenchlorid, Chloroform (Leitföh.¹⁾; 1903, und 1907).

Benzol und Pinen (Leitföhigk.¹⁾ 1903), Brombenzol (Löslichkeitsmessungen, 1908).

Phenylhydrazin und Chinolin (Leitföh.²⁾, 1905; Lichtbrechung⁴), 1907).

Dipropylamin (Leitföh.-messungen¹⁾, 1903).

m-Chloranilin Leitföhigk.-mess.⁶⁾, 1911).

Methylformiat (Löslichkeitsmessungen⁵⁾, 1908), Essigsäureäthylester (Löslichkeitsmess.³⁾, 1906), Cyanessigsäuremethyl- und Aethylester (seit 1905), Benzoylessigsäureäthylester (1905), Malonsäuredimethylester (1905), Aepfelsäuredimethylester (1905), Acetessigester⁶⁾ (1911) — Löslichkeits-³⁾ und Leitföhigkeitsmessungen²⁾, innere Reibung⁷⁾.

Insbesondere habe ich für die Jonisatoren: Cyanessigsäureester⁸⁾, Acetessigsäureester⁸⁾, *m*-Chloranilin⁸⁾ und Aethylenchlorid⁸⁾ sogar die Grenzwerte der molaren Leitfähigkeiten λ_∞ ermittelt; die Dissoziationsgrade in gesättigter Lösung wurden in Cyanessigester⁹⁾ gemessen.

Orientierende Messungen im Jahre 1903.

Bei diesen Versuchen wurden mit Hilfe zweier *binären* Salze: Triamylammoniumhydrojodid $N(C_5H_{11})_3 \cdot HJ$ und Ammoniumrhodanid NH_4CNS , welche

1) Die Leitföhigkeitsmessungen vom J. 1903 habe ich bisher nicht veröffentlicht; s. nachher.

2) Walden, Zeitschr. phys. Ch. 54, 167 und ff., sowie 181 (1905); Leitföhigkeitsmess.;

3) ders., ib. 55, 700, 710, 716 (1906), — Löslichkeitsmessungen.

4) ders., ib. 59, 401 (1907), — Lichtbrechungsvermögen und Molekularvolumen.

5) ders., ib. 61, 635, 638, 639 (1908), — Löslichk. und Diele-Konstante.

6) ders., ib. 78, 276 (1911), Leitföhigkeitsmessungen.

7) ders., ib. 55, 222 ff. (1906), — innere Reibung.

8) ders., ib. 54, 167 ff. (1905); 78, 276 (1911).

9) ders., Bull. de l'Acad. Sc. de St.-Petersbourg, 1913, 427, 559.

durch ihre Löslichkeit sich empfohlen, verschiedene Ionisierungsmittel abge-
sucht. Es wurden hierzu gewählt: Kohlenwasserstoffe (deren Diel-Konstante
etwa 2 betrug), deren Halogenderivate, und Amine (deren Diel.-Konstante
 $\epsilon = 2 - 3$ war). Gleichzeitig wurde der Einfluss der *Temperatur* auf die
elektrische Leitfähigkeit verfolgt.

Benzol und *Pinen* als Solventien (Nichtleiter): Diel.-Konst. $\epsilon = 2.26$.
Das Salz $N(C_5H_{11})_3HJ$ wurde durch andauerndes Schütteln in *Benzol* gelöst.
 $V = 500$, farblose Lösung; ergab weder bei $t = 25^\circ$, noch bei $t = 0^\circ$ eine
messbare Leitfähigkeit. In *Pinen* war die Löslichkeit noch geringer; die auf
 $V = 500$ bemessene Lösung liess einen kleinen Rückstand des genannten
Salzes; die Lösung war gelblich und leitete nicht bei 25° und $-18.5^\circ C$.

Methyljodid CH_3J als Solveus (Nichtleiter): Diel.-Konst. $\epsilon = 7.1$
(Turner). Das Salz $N(C_5H_{11})_3HJ$ ist sehr schwer löslich. Die Anfangslösung
 $V = 1000$ ist gelb und Stromleiter.

	$V = 1000$	2000	4000	8000	16000
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.119$	0.320	0.397	0.635	0.947
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = 0.180$	—	—	—	1.270
$t = -18^\circ$	Krystallis. des Salzes.				

Mit zunehmender Verdünnung wächst also die molare Leitfähigkeit,
dagegen scheint der Temperaturkoeffizient negativ zu sein.

Aehnlich verhielt sich dieses Salz in *Aethyljodid*: $\epsilon = 7.4$ (Drude).

Methylenchlorid CH_2Cl_2 als Solvens ($\epsilon = 8.3$, Walden 1912). Siedep.
 41.5° . Die Ausgangslösung war $V = 50$ und farblos.

	$V = 50$	100	200	400	1000	Temperatur- koeffiz.
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.976$	1.147	1.359	1.733	2.516	} $c = -0.0105$ $c = -0.0135$
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = 1.257$	—	—	—	3.414	
$t = -19^\circ$	$\lambda_v = 1.403$	—	—	—	—	
$t = -17^\circ$	$\lambda_v = —$	—	—	—	3.808	

In Methylenchlorid zeigt λ_v einen Anstieg mit zunehmender Verdün-
nung, dagegen ist der Temperaturkoeffizient negativ.

Methylal $CH_2 \begin{cases} OCH_3 \\ OCH_3 \end{cases}$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 2.7$ (Walden 1903).

Methylal ist ein sehr schlechtes Lösungsmittel; vom Salz $N(C_5H_{11})_3HJ$
liess sich nach vieler Mühe eine Lösung $V = 1000$ bereiten; sie war gelb
gefärbt.

	$V = 1000$
$t = 25^\circ$	$\lambda_v =$ unmessbar klein
$t = -71^\circ$	$\lambda_v = 0.051$

Aethylenchlorid $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ als Solvens; $\epsilon = 10.4$ (Walden 1909). Siedep. $83.1 - 83.3^\circ$. Das Salz $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{HJ}$ ist befriedigend löslich; die Anfangsverdünnung $V = 50$ war gelblich gefärbt.

	$\lambda_v = 50$	100	200	400	800
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.167$	0.263	0.414	0.674	1.192
$= 0^\circ$	$\lambda_v = \text{---}$	—	—	—	0.963
$= -10^\circ$	$\lambda_v = \text{---}$	0.219	0.320	0.541	0.837
$= -20^\circ$	$\lambda_v =$	krystalisiert.			

In Aethylenchloridlösungen ist der Verlauf von λ_v mit der Verdünnung und Temperaturänderung ein normaler.

Dipropylamin $(\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2)_2\text{NH}$ als Solvens. Siedep. $109 - 110^\circ$. Dielek.-Konst. $\epsilon = 2.9$ (Schlundt). In Dipropylamin wurde das Salz NH_4CNS untersucht. Die Lösungserscheinungen sind interessant; Rhodanammium erweist sich als leicht löslich; es treten aber, in Abhängigkeit von der Temperatur, kritische Phänomene (Trübungen) auf: die bei tiefen Temperaturen farblose und homogene Flüssigkeit wird plötzlich (bei $t = -30^\circ$ bis -31°C.) inhomogen, indem sich kleine Tröpfchen in der Lösung ausscheiden (ähnlich Oelemulsionen). Erniedrigt man die Temperatur, so verschwindet wiederum die Trübung.

	$V =$	1.974	3.948	5.92	48
$t = -50^\circ$	$\lambda_v =$	0.0244	0.0240	0.0250 ($t = -51^\circ$)	—
$t = -41^\circ$	$\lambda_v =$	—	0.0342	0.0349 ($t = -42^\circ$)	—
$t = -33^\circ$	$\lambda_v =$	0.0850	0.0481	0.0377 ($t = -34^\circ$)	—
$t = -29^\circ$ bis -30°	$\lambda_v =$	bereits Trübung! ölige Trübung		Trübung	—
$t = -19^\circ$	$\lambda_v =$	—	—	—	0.00160
$t = 0^\circ$	$\lambda_v =$	—	—	—	0.00106
					Trübungen nicht wahrnehmbar (?).

Das Bild ist hier ganz eigenartig und erfordert wohl eine detailliertere Erforschung meinerseits, nämlich 1) bei den grossen Konzentrationen ist der Temperaturkoeffizient der Molarleitfähigkeit durchweg positiv, 2) während aber kurz vor der kritischen Temperatur (d. h. bei $t = -33^\circ \text{C.}$) die molare Leitfähigkeit mit zunehmender Verdünnung abnimmt, wird sie bei tieferen Temperaturen (z. B. $t = -41^\circ$, resp. $t = -50^\circ$) von der Verdünnung nahezu unabhängig, so z. B. bei $t = -50^\circ$, wo $\lambda_v = 0.0244 - 0.0250$ praktisch konstant bleibt, obgleich $V = 1.974$ auf $V = 5.92$ ansteigt.

Diese vorläufigen Messungen ergaben also damals als wesentliches Ergebnis, dass nicht nur die Halogenkohlenwasserstoffe $(\text{CH}_3\text{J}, \text{C}_2\text{H}_5\text{J}, \text{CH}_2\text{Cl}_2,$

$C_2H_4Cl_2$), sondern auch Dipropylamin- mit einer Dielektrizitätskonstante von nur 2·9 — Lösungen mit messbarer Leitfähigkeit liefern, wenn einfache binäre Salze als Elektrolyte benutzt werden.

Systematische Leitfähigkeitsmessungen (1910—1913).

Diese Untersuchungen bilden eine Fortsetzung der älteren orientierenden Messungen; einesteils wurden sie angestellt, um die Frage nach den *Dielektrizitätskonstanten* der *Salzlösungen* zu entscheiden¹⁾: andernteils galt es, die Frage nach den Zahlenwerten der molaren Leitfähigkeit dieser Salzlösungen zu studieren.

Hier wie dort begannen die Untersuchungen mit *Chloroform* als Solvens. Kahlbaumsches Chloroform wurde stets mit frisch geglühter Potasche intensiv geschüttelt und fraktioniert destilliert. Dieses Solvens ist ein gutes Lösungsmittel für die Salze der tetrasubstituierten Ammoniumbasen. Es konnten daher verschiedene Salze in die Untersuchung mit einbezogen werden.

A. **Chloroform** als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 4\cdot95$ (Walden). Die Eigenleitfähigkeit wurde, weil kaum messbar, vernachlässigt.

Tab. 1. *Tetraäthylammoniumbromid* $N(C_2H_5)_4Br$. — $M = 210$.

I Versuchsreihe.

	$V = 2\cdot5$	5·0	10
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 3\cdot53$	2·43	1·50
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = 2\cdot80$	—	—
Temper.-Koeffiz.	$c = 0\cdot0104$		

II Versuchsreihe.

	$V = 50$	100	200	400
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0\cdot42$	0·28	0·23	0·23

III Versuchsreihe.

	$V = 0\cdot833$ 2)	1·00 2)	1·25 2)	1·67 2)	2·00	2·5
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 4\cdot57$	4·73	4·53	4·18	3·96	3·55
		(Max.)				
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = —$	—	Krystallbildung	3·19	—	—
Temp.-Koeffiz.	$c = —$	—	—	0·0124		

1) Walden, *Bullet. de l'Acad. Imp. des Sc., St.-Petersbourg*, 1912, 305, 1055.

2) Diese Lösungen geben beim Schütteln starken *Schaum* ähnlich den Kolloiden!

IV Versuchsreihe.

	$V = 50$	100	200	300	450	600
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.423$	0.273	0.212	0.200	0.200	0.240
				Min.		

Wir haben also hier 1) ein deutliches *Maximum* bei $V = 1.00$, und 2) ein *Minimum* bei $V = 300 - 450$ Lit.

Tab. 2. *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$. — $M = 313$.

Beim Lösen tritt *Selbsterwärmung* ein. Die konzentrierten Lösungen sind *gelb* gefärbt und geben beim Schütteln *Schaum!*

I Versuchsreihe.

	$V = 0.75$	1.125	1.50	2.25	3.0	6.0
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 2.90$	4.435	4.784	4.687	4.374	3.248
			Max.			

II Versuchsreihe.

Die Lösung $V = 10$ ist praktisch farblos.

	$V = 10$	20	40	80	160	320	640
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 2.00$	1.213	0.718	0.455	0.338	0.314	0.342
						Min.	

Die Selbsterwärmung, Gelbfärbung und Schaumbildung bei konzentrierten Lösungen lassen sich wohl dahin deuten, dass hier *hochkomplexe Solvate* sich bilden.

Genau wie beim Salz $N(C_2H_5)_4Br$, tritt auch beim Salz $N(C_3H_7)_4J$ ein *Maximum* und ein *Minimum* der molaren Leitfähigkeit auf.

Tab. 3. *Tetra(iso)amylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Die Lösung $V = 50$ ist farblos.

	$V = 50$	100	200	300	450	600
$= 25^\circ$	$\lambda_v = 0.725$	0.454	0.352	0.339	0.340	0.388
				Minim.		

Wie beim Vergleich dieses Salzes mit $N(C_2H_5)_4Br$ ersichtlich, tritt das *Minimum* oder der Umkehrpunkt im selben Verdünnungsintervall ($V = 300 - 450$) auf.

Es bot noch Interesse dar, die *Werte von λ_v* für die *verschiedenen* tetrasubstituierten Salze näher zu untersuchen.

Tab. 4. *Tetraethylammoniumjodid* $N(C_2H_5)_4J$. — $M = 257$.

Dieses Salz ist schwer löslich. Bei $V = 50$ ist die Lösung farblos.

	$V = 50$	100	200	300
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.469$	0.351	0.288	0.273
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = \text{—}$	0.328	—	—
Temper.-Koeffiz.	$c = \text{—}$	0.028	—	—

Tab. 5. *Tetraethylammoniumchlorid* $N(C_2H_5)_4Cl$. — $M = 165.45$.

Das Salz löst sich bei Zimmertemperatur leicht auf, und zwar unter *Wärmeabgabe*.

	$V = 2.5$	5.0	10	20	40	80	160
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 3.69$	2.49	1.47	0.77	0.39	0.22	0.16

Tab. 6. *Tetraethylammoniumnitrat* $N(C_2H_5)_4NO_3$. — $M = 192$.

Das Salz ist leicht löslich (geringe Selbsterwärmung).

	$V = 2.5$	5.0	10	20	40	80	160
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 3.36$	2.22	1.36	0.79	0.47	0.31	0.24

Tab. 7. *Triäsoamylaminhydrorhodanid* $(C_5H_{11})_3N \cdot HCNS$. — $M = 286$.

Dieses *trisubstituierte* Ammoniumsalz wurde mit hereinbezogen, um sein Verhalten mit demjenigen eines *tetraalkylierten* Salzes zu vergleichen.

	$V = 10$	20	30	40
$t = 25^\circ C.$	$\lambda_v = 0.0985$	0.0392	0.0251	0.0185

Aus diesen ganz kleinen und mit der Verdünnung rapide abnehmenden λ_v — Werten ersieht man den enormen Einfluss des *Typus* auf die Ionisation (dieser Frage werde ich in einer besonderen Abhandlung näher treten).

Zusammenstellung der Resultate für $t = 25^\circ C.$

Salz:	$V = 0.75$	0.833	1.0	1.50	2.5	10	50	300	450	600
$N(C_2H_5)_4Cl$	$\lambda_v = \text{—}$	—	—	—	3.69	1.47	0.35	—	—	—
$N(C_2H_5)_4Br$	$\lambda_v = 4.57$	4.57	4.73	4.32	3.54	1.50	0.42	0.20	0.20	0.24
$N(C_2H_5)_4NO_3$	$\lambda_v = \text{—}$	—	—	—	3.36	1.47	0.44	—	—	—
$N(C_2H_5)_4J$	$\lambda_v = \text{—}$	—	—	—	—	—	0.47	0.27	—	—
$N(C_3H_7)_4J$	$\lambda_v = 2.90$	—	4	4.78	4.58	2.00	0.65	0.32	—	0.34
$N(C_5H_{11})_4J$	$\lambda_v = \text{—}$	—	—	—	—	—	0.73	0.34	0.34	0.39
$N(C_5H_{11})_3 \cdot HCNS$	$\lambda_v = \text{—}$	—	—	—	—	0.0985	<0.018	—	—	—

Alle tabellierten tetrasubstituierten Ammoniumsalze weisen ein gemeinsames Verhalten auf: 1) in grossen Konzentrationen ($V = 1$ — 1.5

tritt ein Maximum auf, 2) in grossen Verdünnungen ($V = 300 - 450$) folgt ein Minimum, und 3) in grossen Verdünnungen ist λ_v um so grösser, je grösser das Kation ist, 4) bei demselben Kation steigt λ_v von Chlorid zu Bromid zu Nitrat zu Jodid.

B. Methylchlorid CH_2Cl_2 als Solvens.

Diell.-Konstante $\epsilon = 8.3$ (Walden).

Das Lösungsvermögen dieses Solvens Ammoniumsalzen (alkylsubstituierten) gegenüber ist ein erhebliches. Die Eigenleitfähigkeit des gereinigten Methylchlorids ist verschwindend gering. Es konnten daher *verschiedene* Salze für weit auseinander liegende Verdünnungen untersucht werden.

Tab. 8. *Tetrapropylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{J}$. — $M = 313$.

Die konzentrierten Lösungen sind farblos.

I Reihe	$V = 0.75$	1.125	1.50	2.25	3.0	4.5	9.0
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 6.84$	9.42	10.69	11.49	11.67	11.31	9.93
$t = 0^\circ$	$\lambda_v =$ —	7.20	8.34	9.42	9.81	—	—
	$c =$ —	0.0123	0.0111	0.0088	0.0076	—	—
II Reihe	$V = 25$	50	100	200			
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 8.968$	8.780	9.472	10.946	(konstant beim längeren Stehen)		
$t = 0^\circ$	$\lambda_v = 8.410$	—	9.197	—			
	$c = 0.0027$	—	0.0012	—			
III Reihe	$V = 20$	40	60	80			
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 9.140$	8.796	8.910	9.216			
		Min.					

An diesem Salz, in Methylchlorid gelöst, können wir unschwer sowohl ein *Maximum* (bei $V = 2.25 - 3.0$), als auch ein *Minimum* (zwischen $V = 40 - 60$) der Leitfähigkeitskurve gut beobachten.

Tab. 9. *Tetra(iso)amylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. — $M = 425$.

Die Ausgangslösung ist farblos.

I Reihe	$V = 30$	60	90	120	240	480
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 9.41$	9.44	9.90	10.44	12.26	15.16
II Reihe	$V = 20$	40	60			
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 9.51$	9.34	9.47			
		Min.				
$t = 0^\circ$	$\lambda_v =$ —	—	9.16			
	$c =$ —	—	0.0014			

Tab. 10. *Tetraethylammoniumbromid* $N(C_2H_5)_4Br$. — $M = 210$.

I Reihe	$V = 2.5$	5.0	10.0	20	40	80
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 11.00$	9.80	8.30	7.14	6.67	6.84
					Min.	

Konzentriertere Ausgangslösungen krystallisieren aus.

II Reihe	$V = 50$	100	200	400
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 6.43$	6.96	8.30	10.4
III Reihe	$V = 125$	250	500	1000
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 7.18$	8.76	11.07	14.4
IV Reihe	$V = 200$	400	800	
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 8.43$	10.6	13.8	

Tab. 11. *Tetraethylammoniumchlorid* $N(C_2H_5)_4Cl$. — $M = 165.45$.

I Reihe	$V = 5$	10	20	40	60	90	125	250	500	1000
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 9.49$	7.66	6.40	5.84	5.89	6.18	6.62	8.02	10.34	13.55
				Min.						

Tab. 12. *Tetraethylammoniumjodid* $N(C_2H_5)_4J$. $M = 257$.

	$V = 25$	50	75	100	150	200	300	375	600	1500
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 8.83$	8.62	8.61	9.29	9.84	10.89	12.04	12.81	15.44	21.57
		Min.								

Tab. 13. *Tetraethylammoniumnitrat* $N(C_2H_5)_4NO_3$. — $M = 192$.

I Reihe	$V = 25$	50	100	100	200	400	800	1500
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 8.48$	8.29	9.01	9.06	10.69	13.37	16.22	19.70
II Reihe	$V = 240$		480		960		1920	
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 11.50$		13.4		16.7		21.6	

Um den Einfluss der *Temperatur* auf den Umkehrpunkt zu studieren, wurden folgende Messungen angestellt:

$t = -13^\circ$:

III Reihe	$V = 2$	4	8	16	24	48
	$\lambda_v = 9.03$	8.68	7.59	7.06	6.96	6.96
IV Reihe	$V = 240$		480		600	1200
	$\lambda_v = 9.3$		11.0		12.96	15.78

Der Umkehrpunkt (Durchgang durch das Minimum) ist von $V = 50$ bei 25° auf $V = 24 - 48$ zurückgegangen, wenn die Versuchstemperatur auf $t = -13^\circ$ erniedrigt worden ist.

Tab. 14 *Tripropylaethylammonijodid* $N(C_3H_7)_3C_2H_5J$. — $M = 299$.

I Reihe.	$V = 5$	10	20	40	60				
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 12.20$	10.91	9.73	9.19	9.27				
II Reihe.	$V = 25$	50	100	150					
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 9.32$	9.03	9.70	10.48					
III Reihe.	$V = 150$	300	600	1200	2500	5000	10000		
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 10.45$	12.57	15.89	20.6	27.5	35.8	45.9		

Zusammenstellung der λ_v — Werte für die Minima (und Maxima).

Salze:	$V = 1.5$	2.5	3.0	5	10	20	40	50	60	75	100	200	500
$N(C_2H_5)_4Cl$	$\lambda_v =$ —	—	—	9.49	7.66	6.40	5.84	—	5.89	—	6.32	—	10.31
$N(C_2H_5)_4Br$	» = —	11.0	—	9.80	8.30	7.14	6.67	6.43	—	6.80	6.96	8.43	11.07
$N(C_2H_5)_4NO_3$	» = —	—	—	—	—	8.6	—	8.29	—	—	9.04	10.69	13.5
$N(C_2H_5)_4J$	» = —	—	—	—	—	8.9	—	8.62	—	8.61	9.29	10.89	14.3
$N(C_3H_7)_4J$	» = 10.69	—	11.67	—	9.8	9.14	—	8.80	8.91	—	9.47	10.95	—
$N(C_3H_7)_3C_2H_5J$	» = —	—	—	12.20	10.91	9.73	—	9.19	9.27	—	9.70	11.2	14.8
$N(C_3H_{11})_4J$	» = —	—	—	—	—	9.51	—	9.34	9.47	—	10.1	11.6	15.3
								Min.					

So verschiedenartig auch die tetraalkylierten Salze sein mögen, sie alle zeigen das Gemeinsame, dass bei ein und demselben *Verdünnungsintervall* $V = 50 - 60$ die *molare Leitfähigkeit ein Minimum* erreicht. Ausserdem haben wir für das Salz Tetrapropylammoniumjodid auch das Auftreten eines *Maximums* der λ_v — Werte (bei $V =$ etwa 3 Lit.) nachgewiesen. Als weitere bemerkenswerte Tatsache tritt uns die *Verschiedenheit der Zahlenwerte* von λ_v für *die verschiedenen Salze auf*. Und zwar nimmt bei *gleichen Verdünnungen* (z. B. $V = 20$, resp. 100 resp. 500) λ_v *zu in der Reihenfolge* von Chlorid \rightarrow Bromid \rightarrow Nitrat \rightarrow Jodid, falls das Kation (z. B. $N(C_2H_5)_4$) ein und dasselbe ist.

Andrerseits nimmt bei gleichbleibendem Anion (z. B. J') die molare Leitfähigkeit zu in der Reihenfolge der Kationen $N(C_2H_5)_4 \cdot \rightarrow N(C_3H_7)_4 \cdot \rightarrow N(C_5H_{11})_4 \cdot$, d. h. *je komplexer das Kation*, um so grösser seine scheinbare Wanderungsgeschwindigkeit. Dieses steht im Widerspruch mit den Erfahrungen an andern, d. h. den guten Ionisierungsmitteln. Man könnte diese Tatsachen derart deuten, dass 1) die *Jonisierungstendenz* der Salze verschieden ist, trotzdem sie alle tetraalkylsubstituierte Ammoniumbasen enthalten, und zwar wäre die *jonenbildende Tendenz* für das Jodid $>$ Nitrat $>$ Bromid $>$ Chlorid. — Dieses ist wohl denkbar, jedoch 2) ist zu beachten, dass die *Fähigkeit zur Komplex- und Solvathildung* bei den verschiedenen Salzen verschieden ist, -im allgemeinen steigt sie von den Chloriden zu den Bromiden und Jodiden. Wenn nun die grössere Komplexe bildenden Jodide trotzdem eine grössere molare Leitfähigkeit besitzen als die Chloride, so könnte man schliessen, dass

gerade die ersteren infolge ihrer grösseren Komplexität und Solvatation zur Ionenbildung geneigt sind.

C. Tetrachlorkohlensstoff CCl_4 , als Solvens. Diel.-Könst. $\epsilon = 2.18$ (*Drude*).

Dieses Solvens unterscheidet sich in seinem Lösungsvermögen Salzen gegenüber total von den weniger chlorierten Methanderivaten CHCl_3 und CH_2Cl_2 . Von den Salzen der tetraalkylierten Ammoniumbasen lösen sich nicht die Salze des Tetramethyl-, Tetraethyl- und Tetrapropylammoniums, weder die sonst leicht löslichen Jodide, noch die Nitrate. Nur das Tetra(iso)amylammoniumjodid und Tri(iso)amylaminhydrorhodanid erwiesen sich als löslich.

Tab. 15. *Tetra(iso)amylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. — $M = 425$.

	$V = 2.5$	5	5	7.5	10	20
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.0340$	0.0245	0.0244	0.0216	0.0199	0.0140

Tab. 16. *Triisoamylaminhydrorhodanid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3 \cdot \text{HCNS}$. — $M = 286$.

Die Anfangslösung zeigt *Schaumbildung*.

	$V = 1.0$	2.0	4.0	8.0	16.0
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.111$	0.0869	0.0496	0.0235	0.00829
$t = 0^\circ$.	$\lambda_v = \text{—}$	0.0384	—	—	—
	$c = \text{—}$	0.051	—	—	—

Die Lösungen geben eine messbare Leitfähigkeit; die λ_v — Werte sind aber abnorm klein und *nehmen mit der Verdünnung ab*; langsam beim Tetra-, sehr schnell beim Triamylammoniumsalz. Höhere Verdünnungen nach der gewöhnlichen Methode zu messen, erscheint undurchführbar. Der Abfall in den λ_v -Werten, in Abhängigkeit von dem Di-, Tri- oder Tetrachlormethan soll durch die folgende Zusammenstellung für das Salz $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$ bzw. $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{J}$ bei 25°C . illustriert werden.

<i>Solvens</i> :	$V =$	2.5	5	10	20	Diel.- Konst. ϵ^{20}	Innere Reibung. η^{25}
CH_2Cl_2 . .	$\lambda_v =$	11.5	11.0	9.8	9.1	8.3	0.00441
CHCl_3 . . .	$\lambda_v =$	4.5	3.6	2.0	1.2	4.95	0.00545
CCl_4	$\lambda_v =$	0.034	0.024	0.020	0.012	2.18	0.00912

Diese kleine Zusammenstellung an den 3 Halogenderivateu des Methans zeigt uns, dass für das gegebene binäre Salz:

1) die λ_v -Werte um so grösser sind, je grösser die Dielektrizitätskonstante und je kleiner die innere Reibung η des gewählten Solvens ist,

2) der Abfall der λ_v -Werte mit zunehmender Verdünnung klein ist bei dem Solvens mit der grösseren Diel.-Konstante, gross aber bei den Solventien mit geringer Diel.-Konstante.

Nehmen wir z. B. die Verdünnung $V=20$, so verhalten sich die λ_v -Werte in $\text{CCl}_4 : \text{CHCl}_3 : \text{CH}_2\text{Cl}_2$ wie 1 : 100 : 760.

Die Unterschiede sind also enorm, trotzdem chemisch die Solventien einander sehr ähnlich sind und die Dielektriz.-Konstanten nur von $\epsilon = 2.18$ zu 4.95 zu 8.3 sich ändern.

Anschliessend wollen wir noch ein Monohalogenderivat des Methans, *Methyljodid* hierhersetzen.

D. Methyljodid CH_3J als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 7.1$ (Turner).

Tab. 17. Tetra(iso)amylammoniumjodid $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. — $M = 425$.

	$V=50$	100	150	200	400	600
$t = 25^\circ. \lambda_v =$	1.420	1.250	1.180	1.186	1.324	1.518
$t = 0^\circ. \lambda_v =$	—	—	—	0.964	—	—
$c =$	—	—	—	0.0097	—	—

An sich sind die Werte der molaren Leitfähigkeit klein; sie gehen durch ein *deutliches Minimum* bei $V=150-200$; die Abnahme und nachherige Zunahme von λ_v mit wachsender Verdünnung geschieht aber langsam.

Anhang: **Schwefelkohlenstoff CS_2 als Solvens.**

Diel.-Konst. $\epsilon = 2.64$ (Drude).

In CS_2 erwies sich $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$ nicht ausreichend genug löslich, um grosse Konzentrationen zu bereiten. Es wurde daher nur $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3 \cdot \text{HCNS}$ untersucht.

Tab. 18. *Triisoamylaminhydrorhodanid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{HCNS}$. — $M = 286$.

	$V=1.0$	2	3	6	9	18
$t = 25^\circ. \lambda_v =$	0.440	0.320	0.220	0.0836	0.0340	0.00499

Mit zunehmender Verdünnung tritt ein schneller Abfall der λ_v -Werte ein; bei $V=18$ ist die mol. Leitfähigkeit schon um das 100-fache des Wertes von $V=1$ gefallen.

Wir wollen für die drei äusserst schwachen Jonisierungsmittel CS_2 , CCl_4 und C_6H_6 die Werte tabellieren, und zwar für das Salz $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{HCNS}$:

	Diel.- Konst.	Innere Reibung.	$V=1$	2	8	9	16	18
Tetrachlorkohlestoff.	2.18	0.00912	$\lambda_v = 0.111$	0.0869	0.0235	—	0.00829	
Benzol.....	2.26	0.00610	» = 0.348	0.270	0.0171	—	0.00157	—
Schwefelkohlenstoff.	2.64	0.00364	» = 0.444	0.320	—	0.0340	—	0.00499

E. Aethylbromid als Solvens ($\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$). Diel. - Konst. $\epsilon = 8.9$ Drude.
9.4 Walden.

Das Solvens wurde mit geglüht. Potasche getrocknet.

Tab. 19. *Tetraisoamylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. $M = 425$.

Die Lösungen waren farblos; sie wiesen eine geringe zeitliche Abnahme der Leitfähigkeit auf.

	II.	I.	II.	I.	II.	I.	I.	II.	I.	II.	II.
Reihe I und II.	$V=20$	30	40	60	80	90	120	160	180	320	640
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 4.20$	4.05	3.78	3.72	3.63	3.65	3.70	3.91	3.94	4.64	5.95
$t = 0^\circ$.	$\lambda_v =$ —	—	—	—	—	—	3.50	—	—	—	—
	$c =$ —	—	—	—	—	—	0.0023	—	—	—	—

Die Werte der Leitfähigkeit gehen durch ein deutliches *Minimum*: der Umkehrpunkt liegt im Verdünnungsgebiet $V = 60-90$. Der Gang der Leitfähigkeitswerte λ_v mit der Verdünnung ähnelt dem beim Methylenchlorid, nur dass dort die absoluten Zahlenwerte mehr als doppelt so gross sind.

Dass der Umkehrpunkt nicht vom Salz abhängig ist, zeigt das nächste Beispiel.

Tab. 20. *Triisoamylaminhydrochlorid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{HCNS}$. — $M = 286$.

	$V = 20$	40	80	160
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 0.353$	0.296	0.298	0.334
		Min.		

Wenngleich die λ_v -Werte hier kaum ein Zehntel derjenigen des Tetra-salzes betragen, so ist der Gang der Leitfähigkeit ähnlich den obigen Werten.

F. Aethylchlorid $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 9.3-10.5$.

Das Kahlbaumsche Präparat wurde mit kalzin. Potasche behandelt und destilliert.

Tab. 21. *Tetraethylammoniumchlorid* $N(C_2H_5)_4Cl$. — $M = 165.5$.

Die Ausgangslösung $V = 2.5$ stellte eine übersättigte Lösung dar.

		I.	I.	II.	I.	II.	I.	II.	I.	II.	II.	II.
I Reihe	} $t = 25^\circ C.$	$V = 2.5$	5	5	10	10	20	20	40	40	60	80
II Reihe		$\lambda_v = 6.62$	6.49	6.41	6.49	6.37	6.71	6.66	7.52	7.43	8.30	8.83
III Reihe.	} $t = 25^\circ C.$	$V = 50$	100	200	400	800	1200	2500	5000			
		$\lambda_v = 7.67$	9.11	11.34	14.57	19.00	22.23	29.30	37.29			

Auch in diesem Solvens tritt in grossen Konzentrationen anfangs eine Abnahme bis zu einem Minimum (bei $V = ca\ 8-10$) und alsdann von $V = 20-40$ eine *beschleunigte* Zunahme von λ_v ein. — Das Bromid und Jodid des Tetraethylammoniums sind viel weniger löslich in $C_2H_4Cl_2$.

Tab. 22. *Tetraethylammoniumjodid* $N(C_2H_5)_4J$. — $M = 257$.

Die Lösung ist gelb gefärbt.

	$V = 200$	400	800	1600	3200	5000
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 14.69$	18.15	22.47	27.60	34.47	42.90

Hier haben wir nur den aufsteigenden Ast der Kurve vor uns. Bemerkenswert ist der *Unterschied* in dem λ_v -Werte für das Jodid gegenüber dem Chlorid: das *Jodid* besitzt eine grössere Leitfähigkeit als das *Chlorid*.

Tab. 23. *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$. — $M = 313$.

Die Lösung ist farblos.

	$V = 20$	40	80	160
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 9.69$	10.49	11.86	13.94

Die hochverdünnten Lösungen sind schon früher veröffentlicht worden (Zeitschr. phys. Ch. 78, 277. 1911).

Tab. 24. *Tetrapropylammoniumnitrat* $(C_3H_7)_4NO_3$. — $M = 248$.

I Reihe.	$V = 2.5$	5.0	10	20	40	60
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 9.01$	9.47	9.67	9.92	10.64	11.34

Ein deutliches Minimum ist hier nicht bemerkbar, doch weist die sehr langsame Zunahme von λ_v (z. B. zwischen $V = 5-20$ nur um 4%) auf einen Wende- oder Ruhepunkt hin.

II Reihe. Dass bei tieferer Temperatur das Phänomen noch mehr verwischt wird (wohl infolge von weiterer Solvataion), ist durch diese Messungsreihe ersichtlich gemacht:

	$V = 1.0$	2.0	4.0
$t = -0.2^\circ$	$\lambda_v = 4.10$	5.96	6.92

Der Temperaturkoeffizient ist also sehr gross.

III Reihe.	$V = 60$	120	240	480	960	1920
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 11.19$	13.08	15.74	19.45	24.46	30.31

Tab. 25. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. $M = 425$.

Die Lösung ist schwach gelblich gefärbt.

	$V = 5.0$	10	20	40	80	160	320
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 8.26$	8.80	9.52	10.34	11.73	13.82	16.58

Auch hier beobachten wir nur ein *langsames* Ansteigen bei den grossen Konzentrationen.

G. Acetylentetrachlorid $CHCl_2 \cdot CHCl_2$ als Solvens.

Das Kahlbaumsche Präparat wurde mit P_2O_5 , dann mit kalzin. K_2CO_3 behandelt und im Vakuum destilliert; Siedepunkt 140° bei 65 mm.

Tab. 26. *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$. — $M = 313$.

Die Lösungen sind farblos.

	$V = 10$	20	30	40	60	80	160	320
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 3.614$	3.478	3.414	3.401	3.437	3.523	3.968	4.704

Der Umkehrpunkt liegt hier bei $V = 30-60$.

Um an einem weiteren Beispiel diese Tatsache zu prüfen, wurden noch die nachstehenden Salze untersucht.

Tab. 27. *Tetrapropylammoniumnitrat* $N(C_3H_7)_4NO_3$. — $M = 248$.

	$V = 20$	40	60	120	240	480
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 2.940$	2.835	2.897	3.174	3.756	4.625

Auch hier wird das Minimum um $V = 50$ herum liegen.

Tab. 28. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. $M = 425$.

Die Lösung ist anfangs farblos, wird aber allmählich während der Messungen gelblich.

	$V = 20$	30	40	60	120
$t = 25^\circ$	$\lambda_v = 3.740$	3.771	3.804	3.942	4.317

Auch hier ist ein kritisches Gebiet, in welchem die Leitfähigkeitswerte eine annähernde Unveränderlichkeit mit der Verdünnung aufweisen, und zwar etwa $V = 20 - 40$.

H. Acetylentetrabromid $\text{CHBr}_2 \cdot \text{CHBr}_2$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 7.0$
(Walden).

Das Kahlbaumsche Präparat wurde mit kalz. Potasche behandelt und im Vak. destilliert. Das Lösungsvermögen ist weit geringer als bei $\text{CHCl}_2 \cdot \text{CHCl}_2$.

Tab. 29. *Tetraisoamylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. — $M = 425$.

Die Lösung ist gelb gefärbt.

	$V = 50$	100	150	200
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.149$	0.130	0.127	0.135

Zwischen dem Acetylentetrachlorid und- tetrabromid besteht ein grosser Unterschied; auch hier tritt ein Minimum in der Leitfähigkeitskurve auf, jedoch in einem weit höheren Verdünnungsgebiet: dort war $V = 30 - 60$, hier beträgt $V = 100 - 200$, die Zahlenwerte dort waren aber etwa 30-mal grösser als hier.

I. n-Propylchlorid $\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 7.7$
(Dobroserdow).

Das Solvens wurde mit kalzin. Potasche getrocknet.

Tab. 30. *Tetraisoamylammoniumjodid* $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$. — $M = 425$.

I und II Reihe.

	II.	II.	I.	II.	I.	I.	I.
	$V = 20$	40	40	60	80	160	320
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 2.64$	2.43	2.37	2.31	2.19	2.18	2.32

Es existiert also auch hier ein deutlicher Umkehrpunkt. Um denselben genauer zu untersuchen, wurden mit einem andern Präparat (glänzende, aus $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ umkrystallisierte, farblose, am Licht beständige Blättchen des Salzes) Messungen angestellt.

III und IV Reihe der Versuche.

	III.	IV.	III.	IV.	III.	IV.	IV.	IV.
	$V = 50$	50	100	100	150	150	225	300
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 2.60$	2.60	2.45	2.45	2.42	2.40	2.50	2.54
$t = 0^\circ$.	$\lambda_v =$	—	—	—	—	2.125	—	—
	$c =$	—	—	—	—	0.0052	—	—

Der Umkehrpunkt liegt also im Verdünnungsgebiet $V = 100-150$. Ganz ähnliche Umkehrerscheinungen herrschen auch beim folgenden Salz.

Tab. 31. *Triisoamylaminhydrorhodanid* $N(C_5H_{11})_3HCNS$. — $M = 286$.

	$V = 20$	40	80	160
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.219$	0.154	0.125	0.124

Wiederum zeigt das *Tri*- Salz einen weit schnelleren Abfall mit der Verdünnung und weit geringere Zahlenwerte von λ_v als das Tetra-Salz, jedoch der Umkehrpunkt liegt auch hier bei denselben Verdünnungen. Das Verhalten ähnelt also demjenigen beim *Aethylbromid* als Solvens.

K. **Allylchlorid** $CH_2 = CH. CH_2Cl$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 7.3$ (Dobrowserdow).

Das Kahlbaumsche Präparat wurde einer fraktionierten Destillation unterworfen, nachdem es mit kalzin. Potasche behandelt worden war.

Tab. 32. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Die Lösungen dieses Salzes in Allylchlorid sind gelblich gefärbt und zeigen eine zeitliche Abnahme der Leitfähigkeit. Die nachher tabellierten Versuchsreihen weisen daher eine Diskrepanz auf.

Reihe I	$V = 20$	40	80	160	320
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 2.90$	2.54	2.15	2.00	2.14
Reihe II.	$V = 60$	120	180	240	480
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 2.50$	2.20	2.15	2.23	2.52
$t = 0^\circ$.	$\lambda_v = -$	—	—	—	2.31
	$c = -$	—	—	—	0.0036

Der *Umkehrpunkt* ist auch hier realisierbar; er liegt im Verdünnungsgebiet $V = 120-180$.

L. **Benzol als Solvens**. Diel.-Konst. $\epsilon = 2.26$ (Drude).

Das Solvens war mit metall. Natrium entwässert worden.

Tab. 33. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

I Reihe	$V = 1.25$	2.50	3.75	5.00	10	20 *)	30
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.377$	0.356	0.300	0.256	0.139	0.0448	0.0207

Die Lösung war: bräunlichgelb tiefgelb hellgelb

Die Lösung $V=20$ *) änderte beim Stehen über Nacht im Widerstandsgefäß nicht ihren λ_v -Wert. Augenscheinlich liegt bei $V=1-2.5$ ein Maximalpunkt der mol. Leitfähigkeit. Um diese Voraussetzung zu prüfen, wurde die nächste Versuchsreihe angestellt.

II Reihe. Die Lösung $V=0.75$ war braungelb gefärbt; das Salz löst sich unter *Abkühlung*.

	$V=0.75$	1.125	1.50	2.25	3.00
$t=25^\circ$.	$\lambda_v=0.243$	0.372	0.391	0.363	0.323
$t=0^\circ$.	$\lambda_v=$ —	0.172	—	—	—
	$c=$ —	0.046	—	—	—

Tab. 34. *Triisoamylaminhydrochlorid* $N(C_5H_{11})_3 \cdot HCNS$. — $M=286$.

	$V=1.0$	2.0	4.0	8.0	16.0
$t=25^\circ$.	$\lambda_v=0.348$	0.270	0.111	0.0171	0.00157
$t=0^\circ$.	$\lambda_v=$ —	0.184	—	—	—
	$c=$ —	0.031			

In benzolischen Lösungen ist also das Bild ganz analog dem in andern Lösungsmitteln: in den grossen Anfangskonzentrationen tritt ein Ansteigen zum *Maximum*, nachher mit weiteren Verdünnungen eine schnelle Abnahme von λ_v auf. Das *Tetraamylammoniumsalz* unterscheidet sich wiederum vom *Triamylaminsalz* dadurch, dass bei *kleinen* Verdünnungen beide Salze nahezu gleiches Leitvermögen haben, bei grösseren Verdünnungen jedoch das *Triamylaminsalz* eine viel *schnellere* Abnahme von λ_v aufweist als das *Tetraamylammoniumsalz*:

	$V=1.0$	1.125	16	20
Tri-Salz	$\lambda_v=0.348$	—	0.00157	—
Tetra-Salz	$\lambda_v=$ —	0.372	—	0.0448

M. **Toluol als Solvens.** Diel.-Konst. $\epsilon=2.31$ (Drude).

Das Solvens war mit metall. Natrium intensiv gekocht worden.

Tab. 34. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$.

Die Anfangslösung war bräunlichgelb gefärbt und zeigte Schaumbildung.

	$V=1.275$	2.55	3.82	5.1	10.2	20.4
$t=25^\circ$.	$\lambda_v=0.315$	0.298	0.244	0.204	0.108	0.0344

Augenscheinlich liegt auch hier ein Maximum zwischen $V=1-2$ vor.

Die Zahlenwerte von λ_D verlaufen hier analog wie in Benzol, nur sind sie etwas kleiner.

N. Benzylchlorid $C_6H_5CH_2Cl$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 6.4$ (Dobroserdow),
6.8 (Jahn u. Möller).

Mit kalzinierter Potasche geschüttelt, im Vakuum destilliert: Siedep.
68° bei 12^{mm}.

Tab. 36. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

	I.	II.	II.	II.	II.
I und II Reihe. $V = 40$	100	200	300	400	
$t = 25^\circ$. $\lambda_D =$	0.464	0.456	0.446	0.531	0.612

Die Lösungen waren gelblich gefärbt.

Bei der Verdünnung $V = 200$ tritt ein Wendepunkt im Verlauf der λ_D -Kurve auf.

Задачи изученія сравнительнаго испаренія растеній.

В. С. Ильина.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября 1913 г.).

I.

Лѣтомъ 1912 года, благодаря командировкѣ и денежной поддержкѣ со стороны Ботаническаго Отдѣленія Императорскаго С.-Петербургскаго Общества Естествоиспытателей, я имѣлъ возможность поставить рядъ опытовъ надъ испареніемъ растеній на участкѣ цѣлнной степи въ Валуйскомъ уѣздѣ Воронежской губ., пожертвованномъ Обществу графиней Паниной.

За основной методъ было принято опредѣленіе испаренія по всасыванію воды у срѣзанныхъ растеній, соединенныхъ каучуковой трубкой съ бюретками¹⁾. Подобный способъ даетъ возможность дѣлать быстрые отсчеты и экспериментировать въ условіяхъ полевой работы. Какъ показалъ Lloyd¹⁾, расхожденіе данныхъ собственно испаренія и всасыванія при условіяхъ сохраненія полной тургесценціи, не замѣчается.

При сравнительномъ изученіи испаренія предстоить прежде всего рѣшить вопросъ, какъ отзываются на различныхъ біологическихъ типахъ условія испаряемости, связанныя съ мѣстообитаніемъ; съ другой стороны въ какой степени опредѣленный субстратъ можетъ обслуживать потребность въ водѣ различныхъ растеній. Optimum этихъ условій очевидно не одинаково для различныхъ растеній. Сравненіе полученныхъ результатовъ можетъ дать

возможность разобраться въ затребованіяхъ растений и выдѣлить ихъ въ біологическіе типы.

Изученіемъ вліянія вѣшнихъ условій занималось большое количество изслѣдователей.

Такъ надъ вліяніемъ влажности воздуха на испареніе работали: Miquel, Ducharte, Кнор, Fleischmann, Eder, Haberlandt, Anders, Masure, Tschaplowitz, Bonnier, Mangin, Eberdt, Unger, Hellriegel, Alloi и многіе другіе. Большинство изъ нихъ приходитъ къ заключенію, что увеличеніе сухости воздуха влечетъ за собой усиленіе испаренія. Leclerc²⁾ даже пытается дать математическое выраженіе этому усиливающему вліянію.

Вопросъ о вліяніи температурныхъ воздѣйствій на интенсивность испаренія изслѣдователями разрѣшается почти аналогично. Именно, повышеніе температуры вызываетъ усиленіе испаренія. Такъ Визнеръ³⁾, изучавшій вліяніе сравнительно низкихъ температуръ ($4,3^{\circ}$ — 16°C), пришелъ къ заключенію, что ростъ температуры вызываетъ и ростъ испаренія. Alloi⁴⁾, перешедшій уже къ болѣе высокимъ температурамъ (15° — 42°C), и изучавшій процессъ при различномъ освѣщеніи, пришелъ къ тѣмъ же выводамъ. Kohl⁵⁾ и Eberdt⁶⁾, опредѣлявшіе всасываніе воды растеніемъ получили сходные результаты.

Движеніе воздуха по изслѣдованіямъ многихъ экспериментаторовъ оказываетъ существенное вліяніе. Кнор⁵⁾ говоритъ: «испареніе въ движущемся воздухѣ сильнѣе, чѣмъ въ спокойномъ». Тоже находимъ у Eder'a. Anders⁸⁾ отмѣчаетъ особенно сильное усиливающее вліяніе вѣтра при ясномъ небѣ. У Wiesner'a³⁾ усиленіе испаренія при точныхъ опытахъ достигало до 4. Eberdt⁶⁾, изучавшій какъ испареніе, такъ и всасываніе воды, пришелъ къ сходнымъ съ вышеназванными авторами результатамъ.

Даже поверхностный обзоръ литературы показываетъ, что большинство изслѣдователей склонны разсматривать испареніе растенія, какъ работу физическаго прибора. Встрѣчаются однако и характерныя отклоненія. Такъ напрямѣръ въ опытахъ Masure³⁾ мы видимъ, что постепенное увлажненіе воздуха дѣйствительно вначалѣ замедляетъ испареніе, но въ концѣ же наступаетъ обратный эффектъ. Помѣщая таблицу Masure:

Влажность воздуха.	Испарение эвопарометра.	Испарение растенія.
75	0,93	4,96
79	0,62	3,70
88	0,61	2,72
89	0,38	2,58
91	0,25	3,40

Послѣднее число 3,40 приводитъ автора въ недоумѣніе, Bürgerstein¹⁰⁾ же пытается найти неправильность въ постановкѣ опыта.

Что касается вліянія повышенія температуры, то Senebier и Miquel, приписываютъ этому фактору незначительную роль. Gurrenberger¹¹⁾ же приходитъ къ противоположнымъ результатамъ, указывая, что высокая температура у пѣжныхъ растеній не только не повышаетъ испареніе, но даже угнетаетъ его.

Такіе же противорѣчивые результаты находимъ мы въ работахъ пады вліяніемъ движенія воздуха. У Визнера³⁾ въ опытахъ съ *Saxifraga sarmen-tosa* испареніе при движеніи воздуха упало съ 1,07 до 0,72 и въ спокойномъ воздухѣ вновь вернулось къ 1,00. Авторъ объясняетъ это паденіе замыканіемъ устьицъ и затѣмъ уже повымъ ихъ открываніемъ. Оригинальны выводы Plenk'a¹²⁾ и Senebier¹³⁾: первый говоритъ, что испареніе особенно сильно при тепломъ воздухѣ; второй же приходитъ какъ разъ къ противоположнымъ результатамъ.

Приведенные мною противорѣчія, хотя и являются одиночными въ общей массѣ работъ, очень знаменательны и на мой взглядъ должны быть приняты во вниманіе и требуютъ надлежащаго объясненія.

Общій же выводъ изъ огромнаго большинства изслѣдованій таковъ: увеличеніе испаряемости, будетъ ли оно достигнуто повышеніемъ сухости воздуха, поднятіемъ температуры или движеніемъ воздуха, неминуемо влечетъ за собой увеличеніе испаренія растеній.

Примѣняя этотъ выводъ къ сравнительному изученію испаренія, мы вправе ожидать, что особенно рѣзко будутъ реагировать растенія незащищенья, и у нихъ измѣненіе внѣшнихъ факторовъ вызоветъ большій эффектъ, чѣмъ у растеній защищенныхъ — ксерофитныхъ. Почему и кривая испаренія пойдетъ тѣмъ выше, чѣмъ энергичнѣе внѣшнія воздѣйствія, и чѣмъ слабѣе защита.

Условія, въ которыхъ пришлось работать, были не благоприятны. За отсутствіемъ жилого помещенія была поставлена будка съ желѣзной крышей; послѣдняя въ солнечные дни сильно накаливалась и создавала столь удуш-

ливую атмосферу, что растенія въ большинствѣ случаевъ не выдерживали высокой испаряемости и погибали. Работа же въ стени затруднялась нерѣдко вѣтрами сильно повышающими испареніе растеній, и производщими тѣмъ самымъ губительное дѣйствіе. Последнее объясняется тѣмъ, что растеніе, выставленное въ приборѣ на совершенно открытой стени, попадало сразу въ условія крайне высокой испаряемости, сравнительно съ тѣми, какія оно имѣетъ въ естественной обстановкѣ, когда находится въ тѣспомъ сообществѣ съ другими растеніями. Ихъ совмѣстное испареніе, даже при сильномъ вѣтрѣ, создаетъ довольно влажную атмосферу окружающаго воздуха, особенно въ нижнихъ слояхъ. Въ моихъ же опытахъ, не только верхніе листья, но даже нижніе, обычно болѣе крупныя и слабѣе защищенныя подвергались сильному воздѣйствію вышнихъ факторовъ. Чтобы ослабить испареніе, я помѣщалъ иногда растенія въ яму, около метра глубиной, на дни которой находилось крыто съ водой.

Другой причиной быстрого увяданія бывалъ рѣзкій переносъ изъ атмосферы влажной въ условія крайне высокаго испаренія. Степень раскрыванія устьицъ не соответствовала вышнимъ условіямъ, и растеніе неспособное быстро ихъ регулировать неизбежно погибало. Чтобы дать возможность привыкнуть въ подлежащей мѣрѣ свой устьичный аппаратъ, я срѣзала растенія съ вечера и помѣщала ихъ въ приборѣ въ тѣ условія, вліяніе которыхъ желалъ изучить.

Для опыта растеніе срѣзалось подъ водой, также подъ водой его нижній конецъ закрѣплялся каучукомъ въ стеклянной трубчкѣ, болѣе широкаго внутренняго діаметра сравнительно со срѣзомъ стебля, чѣмъ избѣгалась возможность хотя бы частичнаго его сжиманія болѣе узкой каучуковой трубкой соединенной съ бюреткой. Срѣзь стебля ни на секунду не выходилъ изъ воды.

Измѣрля испареніе при помощи всасыванія, мы предполагаемъ, что общее содержаніе воды въ растеніи въ теченіи опыта не измѣняется, и слѣдовательно во всѣхъ частяхъ долженъ сохраняться тургоръ. Поэтому при обнаруживаніи хотя бы слабаго увяданія, что скорѣе всего замѣчалось на молодыхъ частяхъ, растеніе выбрасывалось изъ опыта.

Чтобы результаты были сравнимы, листовая поверхность, считая отдѣльно верхъ и низъ листа, перечислялась на 1000 см², время же отнеслось на 1 часъ.

Къ сожалѣнію, какъ кратковременность работы, такъ и трудность измѣреній и перечисленій лишили меня возможности поставить повѣрочные опыты. Поэтому я не склоненъ считать результаты опытовъ окончатель-

нымъ, это скорѣе рядъ вѣхъ, могущихъ въ большей или меньшей степени намѣтить тотъ путь, по которому долженъ идти экспериментъ.

При изслѣдованіи одновременно бралось нѣсколько біологически различныхъ типовъ растений по два экземпляра. Одинъ рядъ помещался въ условіяхъ сравнительно высокаго испаренія, на примѣръ прямо на стени, другой же въ болѣе влажномъ и спокойномъ воздухѣ.

Какъ уже было упомянуто выше, можно предположить, что критеріемъ при опредѣленіи степени стойкости вида будетъ служить величина испаренія.

Меньшая величина при одинаковыхъ внѣшнихъ условіяхъ, укажетъ намъ на лучшую защищенность и, слѣдовательно, большую выносливость растения, то есть минимумъ испаренія равенъ максимуму защищенности.

Если бы дѣло обстояло такъ, то какія бы условія мы ни взяли, всегда одно и то же растение будетъ испарять менѣе другого, другими словами у насъ было бы постоянство отношеній. Но становясь на эту точку зрѣнія, мы сразу попадаемъ въ тупикъ. Возьмемъ для примѣра слѣдующіе опыты.

8 июня. Для опыта было взято по два экземпляра *Sanguisorba officinalis* и *Clematis integrifolia* и помещены параллельно въ ямѣ и на стени.

Время.	Sanguisorba officinalis. - - - -				Clematis integrifolia. —			
	С т е п ь .		Я м а .		С т е п ь .		Я м а .	
	Всосано см ³ воды.				Всосано см ³ воды.			
	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9 ч.—10 ч. 30 м.	2.4	5.0	0.4	0.84	0.8	1.67	1.1	2.8
11 ч. 30 м. . .	0.6	1.9	0.2	0.65	0.4	1.1	0.3	1.1
1 ч.	1.3	2.74	0.35	0.81	0.5	0.95	0.8	2.04
3 ч. 30 м. . . .	2.9	3.8	0.75	0.97	1.0	1.1	1.4	2.12
5 ч.	1.3	2.74	0.2	0.45	0.55	1.0	0.5	1.29
7 ч. 30 м. . . .	1.4	3.57	0.3	0.4	0.65	1.45	0.55	0.83
Поверхность.	314 см ²		286 см ²		360 см ²		264 см ²	

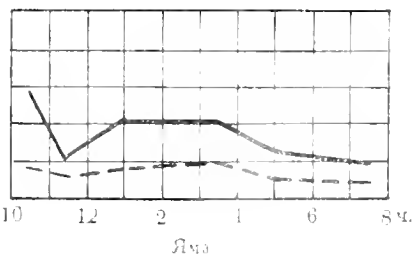
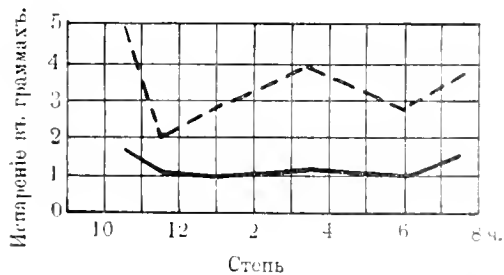


Рис. 1.

Представимъ эти соотношенія въ видѣ кривыхъ. На оси абсциссъ отложимъ время, на оси ординатъ — количество всосанной воды (рис. 1).

15 июня. Аналогичный опытъ (рис. 2).

Время.	Ajuga laxmanni.				Phlomis pungens. —			
	С т е п ь .		Я м а .		С т е п ь .		Я м а .	
	Всосано см ³ воды.				Всосано см ³ воды.			
	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8—9 ч.	0.55	1.83	0.2	0.54	3.5	4.55	0.4	0.75
10 ч.	0.75	2.5	0.3	0.8	4.7	6.1	0.3	0.57
11 ч.	0.9	3.0	0.5	1.35	5.6	7.3	0.3	0.57
12 ч.	0.6	2.0	1.7	1.9	4.6	6.0	0.3	0.57
1 ч.	0.4	1.3	0.9	2.43	2.1	2.73	0.2	0.38
3 ч. 20 м.	0.9	1.3	1.8	2.08	3.3	1.82	0.5	0.38
4 ч. 20 м.	0.3	1.0	0.4	1.08	1.0	1.3	0.1	0.2
5 ч. 20 м.	0.3	1.0	0.4	1.08	1.1	1.4	0.1	0.2
6 ч. 20 м.	0.3	1.0	0.25	0.7	0.9	1.17	0.2	0.38
7 ч. 40 м.	0.3	1.7	0.3	0.6	1.0	0.97	0.1	0.13
Поверхность .	300 см ²		370 см ²		770 см ²		530 см ²	

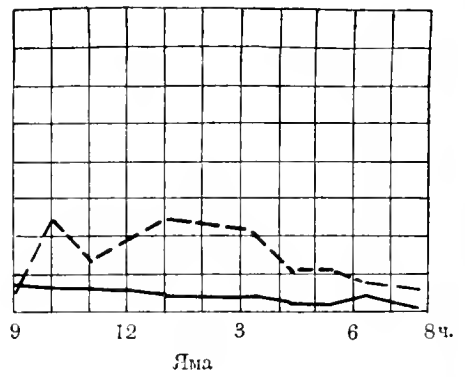
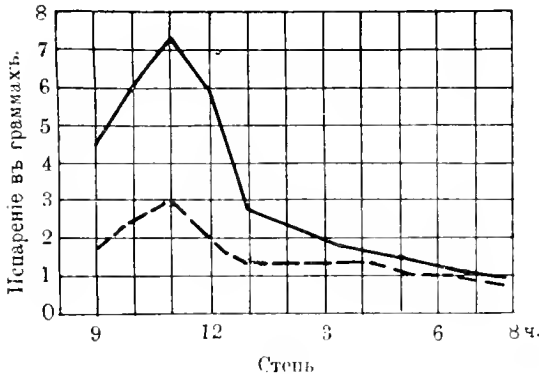


Рис. 2.

Въ первомъ опытѣ *Sanguisorba officinalis* на степи показала болѣе высокое испареніе, чѣмъ *Clematis integrifolia*. Въ ямѣ же соотношенія измѣнились. То-же, и еще, пожалуй, въ болѣе рѣзкой формѣ, мы находимъ у *Phlomis pungens* и *Ajuga laxmanni*.

Подобные результаты даютъ намъ право сказать, что величина испаренія, при одинаковыхъ условіяхъ, не можетъ служить характеристикой ксерофитизма. Иначе можетъ случиться, что типичнаго ксерофита мы примемъ за растеніе менѣе приспособленное къ условіямъ высокой сухости, чѣмъ не только луговая трава, но даже растенія влажныхъ и тѣплыхъ

мѣсть. Различныя же защитныя приспособленія, какъ, напр., густой волосяной покровъ, окажутся неответвчающими своему назначенію и даже вредными.

Попробую иллюстрировать сказанное на опытѣ.

Возьмемъ такихъ типичныхъ ксерофитовъ какъ *Aster villosus* и *Veronica incana*. Какъ ихъ строеніе такъ и мѣсто произростанія однаково свидѣтельствуютъ объ ихъ приспособленія къ мѣстностямъ бѣднымъ влагой; сравнимъ величину испаренія съ испареніемъ растений лишенныхъ специальныхъ защитныхъ приспособленій и живущихъ въ мѣстахъ влажныхъ, какъ напримеръ *Aristolochia clematitidis* и *Sanguisorba officinalis*.

В р е м я.	Aster villosus.		Aristolochia clematitidis. —	
	Воосано см ³ воды.		Воосано см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8—9 ч. у.	0.8	3.8	0.9	1.2
10 ч.	1.0	4.8	1.0	1.33
11 ч.	1.3	6.2	1.2	1.6
12 ч.	1.3	6.2	0.7	0.93
1 ч.	1.1	5.2	0.9	1.2
3 ч.	2.3	5.5	1.7	1.13
4 ч.	0.7	3.33	0.7	0.93
5 ч. 15 м.	0.6	2.28	0.8	0.85
6 ч. 15 м.	0	0	0.1	0.33
7 ч. 45 м.	0	0	0	0
Итого.	9.1	43.3	8.5	11.3
Поверхность.	210 см ²		750 см ² †	

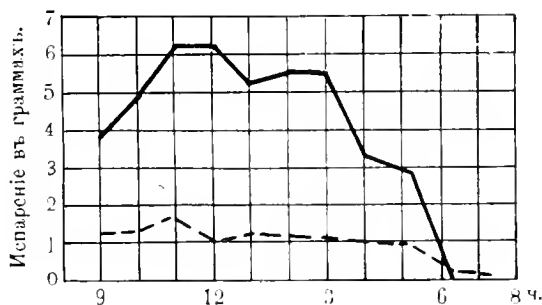


Рис. 3.

Въ общей суммѣ *Aster villosus* на 1000 см² испарилъ 43,3 гр., въ то же время *Aristolochia clematitidis* только 11,3 гр. то есть въ 4 раза менѣе. Очень ясно выступаетъ разица въ силѣ испаренія на кривыхъ (рис. 3).

Въ слѣдующемъ опытѣ были сооставлены *Veronica incana* и *Sanguisorba officinalis*.

В р е м я.	Veronica incana.		Sanguisorba officinalis. —	
	Всосано см ³ воды.		Всосано см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9 ч. 30 м.—11 ч. 30 м.	1.2	2.73	1.3	1.6
1 ч.	0.9	2.73	0.6	1.0
4 ч. 30 м.	1.2	1.6	1.05	0.73
Итого.	3.3	15.0	2.95	6.4
Поверхность. . . .	220 см ²		460 см ²	

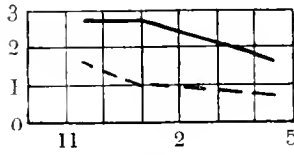


Рис. 4.

Veronica incana испарила въ общемъ болѣе чѣмъ въ два раза (рис. 4).

Сходное мы видѣли во второмъ опытѣ съ *Phlomis pungens* и *Ajuga Laxmanni*. Какъ же объяснить эти результаты?

Величина испаренія складается изъ двухъ величинъ, изъ испаренія кутикулярнаго и устьичнаго. Измѣненіе внѣшнихъ факторовъ отзывается на нихъ не въ одинаковой мѣрѣ. Такъ усиленіе сухости всегда поведетъ первое къ увеличенію, второе же, т. е. устьичное, не только можетъ не повысить, но даже свести къ нулю, стоитъ только испаренію перейти въ избыточное и устьицамъ замкнуться.

Степень и направленіе второй реакціи не сходны у различныхъ біологическихъ типовъ и тѣсно связаны со степенью защищенности ихъ устьиць. Въ виду же того, что устьичное испареніе во много разъ превышаетъ кутикулярное, можетъ случиться, что растение слабо защищенное, обладая только однимъ видомъ испаренія и притомъ наиболѣе слабымъ, покажетъ меньшую величину.

Этимъ и объясняются два послѣднихъ опыта, когда *Aristolochia clematitis* и *Sanguisorba officinalis* показали болѣе слабое испареніе, чѣмъ *Aster villosus* и *Veronica incana*. У первыхъ двухъ устьища были закрыты, у послѣднихъ же открыты, что и было установлено микроскопически.

Исходя изъ подобнаго представленія о значеніи устьиць при испареніи, мы можемъ ожидать такого случая, когда испареніе того же растения въ сравнительно влажной атмосферѣ окажется выше, чѣмъ въ сухой, для чего необходимо подобрать такія соотношенія, чтобы устьища въ первомъ случаѣ были достаточно широко открыты, и испареніе не сильно угнетено, а во второмъ или совершенно закрыты или близки къ этому. Числа и кривыя нижепомѣщенныхъ опытовъ доказываютъ правильность подобнаго предположенія.

4 июля. Съ одного корня были сръзаны два экземпляра *Ajuga Reptans*, одинъ стоялъ на степи, другой же въ ямѣ.

Время.	Степь.		Яма.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9—10 ч.	0.8	2.4	0.6	5.0
11 ч.	0.8	2.4	0.7	5.8
12 ч.	0.9	2.7	0.7	5.8
1 ч.	0.5	1.5	0.6	5.0
5 ч.	1.4	1.05	1.2	4.2
Итого.	4.4	10.5	3.8	26.2
Поверхность. . . .	330 см ²		120 см ²	

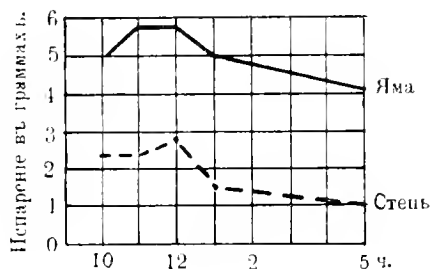


Рис. 5.

На одинаковую листовую поверхность экземпляръ во влажной атмосферѣ испарилъ въ 2,5 раза болѣе, чѣмъ въ сухой.

Вычертимъ кривыя (рис. 5).

Сходное находимъ и у *Centaurea orientalis*. 3 июля (рис. 6).

Время.	Степь.		Яма.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8—9 ч.	0.4	2.22	1.1	3.3
10 ч.	0.5	2.8	1.4	4.2
11 ч.	0.35	1.94	1.35	4.05
12 ч.	0.35	1.94	1.25	3.75
1 ч.	0.4	2.22	1.2	3.6
1 ч. 30 м.	0.15	1.66	0.6	3.6
3 ч. 50 м.	0.75	1.8	2.9	3.6
4 ч. 50 м.	0.3	1.66	0.9	2.7
6 ч. 30 м.	0.4	1.4	1.5	2.7
Итого.	3.6	17.64	12.2	31.5
Поверхность. . . .	180 см ²		330 см ²	

Причиной увеличеннаго испаренія во влажной атмосферѣ въ обоихъ случаяхъ было раскрываніе устьицъ.

Яснѣе выступаютъ соотношенія между величиной испаренія и влажностью воздуха въ опытахъ, произведенныхъ мною лѣтомъ 1911 г. въ Новгородской губ.

Маленькіе ростки съ только развивающимися листьями пересаживались въ стеклянныя банки, обернутыя станиолемъ. Когда они черезъ нѣсколько дней укоренились, то изъ нихъ были выбраны для опыта нѣсколько одинаково развитыхъ экземпляровъ. Банка закрывалась вдоль разрезанной

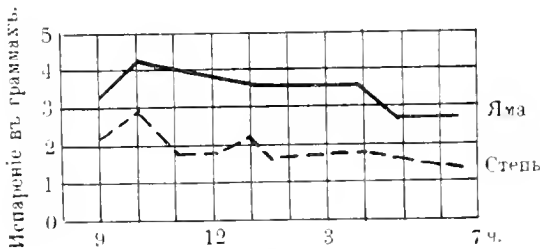


Рис. 6.

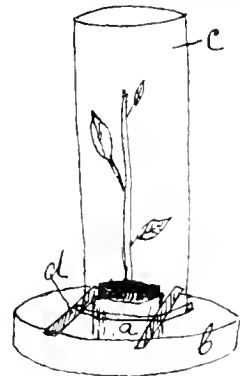


Рис. 7.

пробкой съ двумя отверстіями, черезъ одно изъ нихъ пропускался стебель ростка, остающійся же промежутокъ закрывался станиолемъ, черезъ другое, обычно заткнутое, производилась поливка. Количество испарившейся воды опредѣлялось взвѣшиваніемъ. Опыты длились $2\frac{1}{2}$ —4 недѣли. Банки съ растеніями (a) ставились на широкій поддонникъ (b). Сверху всё экземпляры закрывалось высокими прозрачными банками (c), которыя своимъ краемъ не достигали дна поддонника, а стояли на двухъ узенькихъ дощечкахъ (d), такимъ путемъ допускалась возможность болѣе свободнаго обмѣна воздуха подъ банкой съ виѣшней средой (рис. 7). Различная степень влажности достигалась слѣдующимъ путемъ: № 1 — на дно поддонника наливалась вода, стѣнка банки (c) съ тѣевой стороны обкладывалась внутри проникующей бумагой, конецъ которой свѣшивался въ воду, и по ней сверху внизъ бѣжалъ постоянный токъ воды; № 2 — точно также какъ и въ № 1, разница въ томъ, что не было постояннаго тока воды; № 3 — какъ и выше, но не было проникующей бумаги внутри, и только для равномерности освѣщенія задняя стѣнка банки обертывалась снаружки бумагой, послѣднее было и въ послѣдующихъ опытахъ; № 4 — на поддонникъ лѣтъ воды; № 5 — то же, но подъ банку помещался хлористый кальцій для осушенія воздуха.

Результаты сведены въ слѣдующей таблицѣ.

Степень влаж-ности.	Helianthus annuus.		Pisum sativum.		Vicia Faba.		Polygonum fago- pyrum.	
	Испарило гр. воды	Тоже на 1 гр. сухого вѣса.	Испарило гр. воды.	Тоже на 1 гр. сухого вѣса.	Испарило гр. воды.	Тоже на 1 гр. сухого вѣса.	Испарило гр. воды.	Тоже на 1 гр. сухого вѣса.
№ 1.	25.2	74	—	—	42	44.7	—	—
№ 2.	33.9	68	12.1	40	—	—	—	—
№ 3.	127.5	220	29.8	220	228	226	38.9	275
№ 4.	49.1	90	26.9	117	84.7	89.2	34.5	314
№ 5.	—	—	16.8	78	—	—	12.2	203

У всѣхъ растений увеличеніе сухости вызываетъ въ началѣ повышепіе испаренія, въ дальнѣйшемъ наступаетъ переломъ и испареніе сильно угнетается, не смотря на то, что сухость воздуха возрасла въ высокой степени. Основываясь на этомъ, мы слѣдующимъ образомъ можемъ представить себѣ ходъ кривой. Въ началѣ, когда устьица открыты, кривая, при усиленіи факторовъ повышающихъ испареніе воды, круто пойдетъ вверхъ. Это продолжится до тѣхъ поръ, пока корни не будутъ уже въ состояніи доставлять въ листья достаточнаго количества воды; тогда наступитъ переломъ кривой, и, вслѣдствіи замыканія устьицъ, она начнетъ падать, вплоть до шзведенія стоматорнаго испаренія до нуля. Новый сравнительно пологій подъемъ будетъ идти уже за счетъ кутикулярнаго испаренія. Какъ моментъ наступленія перелома, такъ и максимальная вы-

сота кривой окажутся не одинаковы у различныхъ біологическихъ типовъ. Растеніе съ сравнительно слабо защищенными устьицами дастъ кривую съ болѣе раннимъ переломомъ, и послѣдняя скорѣе достигнетъ мннмума. При этомъ можетъ случиться, что, когда растеніе этого типа уже вполне замкнетъ свои устьица и придетъ къ мннмуму, растеніе съ хорошо защищенными устьицами будетъ имѣть ихъ широко открытыми и слѣдовательно покажетъ максимальное испареніе, превосходящее первое въ нѣсколько разъ, что мы и видѣли въ вышеописанныхъ опытахъ.

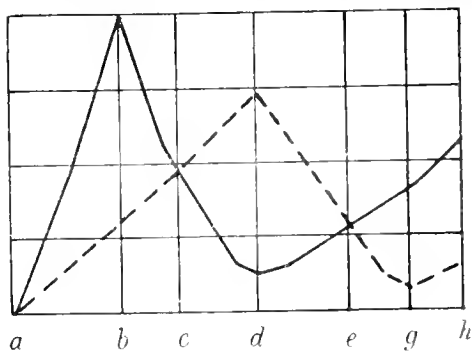


Рис. 8.

Попробуемъ графически изобразить эти соотношенія (рис. 8).

На оси ординатъ отложимъ величину испаренія, на оси абсциссъ степень воздѣйствія факторовъ усиливающихъ испареніе. Кривую растенія со слабо защищенными устьицами изобразимъ сплошной чертой, а величину его испаренія въ любой моментъ буквою «*x*», кривую растенія съ хорошо защищенными устьицами намѣтимъ пунктиромъ, величину его испаренія — «*y*». На пространствѣ между «*a*» и «*b*», «*c*» и «*d*» $x > y$, между «*c*» и «*e*» $x < y$, въ точкахъ «*c*» и «*e*» $x = y$. При этомъ величины «*x*» и «*y*» будутъ сильно колебаться, слѣдовательно и отношенія не могутъ быть постоянными.

Этимъ и объясняются два первыхъ опыта, гдѣ, въ зависимости отъ взятыхъ условій и степени защищенности устьицъ, растенія показывали различныя соотношенія въ величинѣ испаренія. Приведу еще два примѣра.

7 юля.

Время.	Salvia verticillata. - - - -				Oxytropis pilosa. ———				
	С т е п ь .		Я м а .		С т е п ь .		Я м а .		
	Всосало см ³ воды.				Всосало см ³ воды.				
	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	
8 ч. 30 м. —									
10 ч. 30 м.	1.5	1.85	0,6	0,96	0,9	3,2	0,2	0,37	
1 ч.	3,2	3,15	1,8	2,3	3,6	10,3	0,2	0,3	
4 ч.	2,9	2,46	2,0	2,1	3,4	8,43	0,3	0,37	
« Итого. . .	7,6	18,7	4,4	13,4	7,9	56,4	0,7	2,58	
Поверхность .	406 см ²		314 см ²		140 см ²		270 см ²		

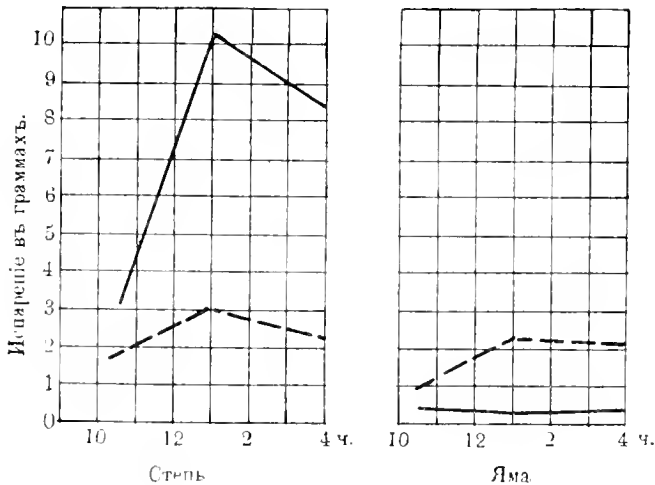


Рис. 9.

Если мы сравнимъ величину испаренія *Salvia verticillata* и *Oxytropis pilosa* на стени, то получается отношеніе 1:3, въ ямѣ же 5,2:1. Вычертимъ кривыя (рис. 9).

13 июня. *Hieracium echinoides* и *Cichorium intybus* дали совершенно сходные результаты (рис. 10).

Время.	Hieracium echinoides.				Cichorium intybus. —			
	С т е п ь.		Я м а.		С т е п ь.		Я м а.	
	Всосало см ³ воды.				Всосало см ³ воды.			
	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9—10 ч.	0.9	5.6	0.2	1.14	2.25	4.5	0.75	2.5
11 ч.	0.8	5.0	0.2	1.14	2.05	4.1	0.9	3.0
12 ч.	0.65	4.06	0.15	0.86	1.7	3.4	0.8	2.7
1 ч.	0.6	3.75	0.1	0.57	1.3	2.6	0.7	2.3
4 ч. 20 м. . . .	1.6	3.0	0.35	0.6	4.1	2.46	1.7	1.7
5 ч. 50 м. . . .	0.55	2.25	0.15	0.57	1.3	1.72	0.6	1.3
Итого.	5.1	31.9	1.45	6.57	12.7	25.4	5.45	18.2
Поверхность.	160 см ²		175 см ²		500 см ²		300 см ²	

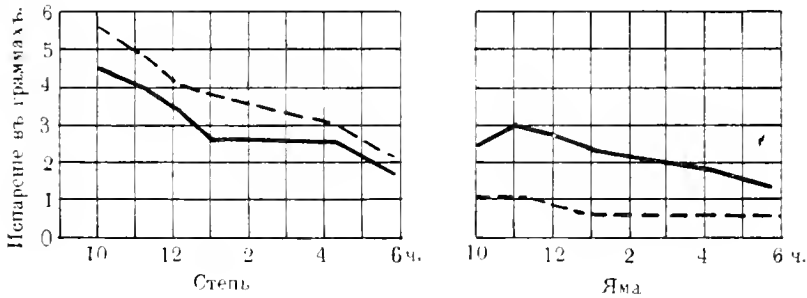


Рис. 10.

Все вышеописанные опыты въ одинаковой мѣрѣ свидѣтельствуютъ, что величина испаренія, полученная при случайныхъ условіяхъ, никогда не можетъ служить намъ мѣрой при опредѣленіи степени защищенности растенія. Здѣсь необходимо оговориться, что я понимаю подъ словомъ «защищенность» отъ избыточнаго испаренія. Изъ работъ Brown'a и Escombe¹⁶⁾ извѣстно, какую важную роль играютъ устьица у большинства растеній при воспріятіи углекислоты. При маломъ процентномъ содержаніи въ воздухѣ ея прохожденіе черезъ кутикулу будетъ чрезвычайно ничтожно, почему и открываніе устьицъ, устанавливающихъ прямое сообщеніе мезенхимы съ воздушной средой, является необходимымъ. Но здѣсь выступаетъ явленіе

Извѣстія И. А. Н. 1913.

вторичное, именно отдача воды через раскрытыя устьища. При недостаточномъ снабженіи ею, растеніе принуждено будетъ прибѣгнуть къ замыканію и тѣмъ самымъ приблизитъ величину газообмѣна къ нулю. Исходя изъ этого, мы должны признать то растеніе наиболѣе защищеннымъ, которое сможетъ сохранить устьища открытыми при возможно малой потерѣ воды. Внешнія стѣнки эпидермальныхъ клѣтокъ точно также могутъ служить мѣстомъ для поступления и отдачи газовъ, такъ что, говоря болѣе общо, мы должны былъ бы сказать, что растеніе наиболѣе защищенное будетъ то, которое, доведя свой газообмѣнъ до максимум'а, затратитъ наименьшее количество воды. Въ виду же того, что кутикулярное испареніе стоитъ во много разъ ниже устьичнаго (такъ, въ моихъ опытахъ оно колебалось отъ 0,5 gr. — 1,5 gr. на 1 часъ и 1000 см² листовой поверхности, послѣднее же доходило до 10—14 gr., и это при максимальномъ воздѣйствіи факторовъ, усиливающихъ испареніе), мы можемъ первымъ пренебречь, такъ какъ такое количество воды въ условіяхъ жизни растеній, съ которыми имѣ приходилось имѣть дѣло, можетъ быть всегда доставлено субстратомъ пдл всѣхъ типовъ оказывается минимальнымъ. На такое опредѣленіе защищенности можно возразить, что величина газообмѣна у различно построенныхъ растеній можетъ быть одинакова даже при различно открытыхъ устьищахъ. Но, разсматривая вопросъ въ этой плоскости, мы теряемъ подъ собой почву; не имѣя никакихъ опытныхъ данныхъ, мы запутаемся въ хаосѣ всякихъ предположеній. Такъ напр. на вышенриведенное возраженіе можно замѣтить, что ортіумъ газообмѣна, т. е. количество углекислоты, необходимой для завершения цикла вегетациі, также не одинаковы у различныхъ растеній и т. д. до безконечности. Единственное, что остается — это признать, что наиболѣе широкое открываніе устьиць способствуетъ большей энергій питанія, меньшая же потеря воды при этомъ свидѣтельствуетъ о лучшей защищенности. Съ другой стороны недостаточное снабженіе водой приведетъ все растенія къ замыканію устьиць, и то изъ нихъ, которое покажетъ меньшую величину испаренія, должно считаться болѣе выносливымъ.

Чтобы иллюстрировать сказанное примѣромъ, приведу нѣсколько опытовъ.

5 іюня. Насколько можно было опредѣлить, все растенія имѣли устьища закрытыми.

В р е м я.	Centaurea orientalis.		Coronilla varia.		Salvia verticillata.	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8 ¹ / ₂ ч. — 9 ¹ / ₂ ч.	0,3	0,57	0,4	1,2	1,0	2,0
10 ¹ / ₂ ч.	0,2	0,38	0,4	1,2	0,9	1,8
11 ¹ / ₂ ч.	0,2	0,38	0,5	1,5	1,0	2,0
12 ¹ / ₂ ч.	0,3	0,57	0,5	1,5	1,2	2,4
1 ¹ / ₂ ч.	0,3	0,57	0,6	1,8	1,4	2,8
3 ¹ / ₂ ч.	0,5	0,48	1,1	1,65	3,2	3,2
5 ¹ / ₂ ч.	0,4	0,38	0,8	1,2	1,9	1,9
7 ¹ / ₂ ч.	0,3	0,29	0,3	0,45	0,9	0,9
Итого.	1,7	3,24	4,8	14,4	11,5	23,0
Поверхность.	524 см ²		330 см ²		500 см ²	

Пшья такимъ образомъ у всѣхъ растений одинаково закрытыя устья, мы можемъ сказать, что при недостаточномъ снабженіи водой изъ всѣхъ трехъ растений наиболѣе стойкимъ окажется

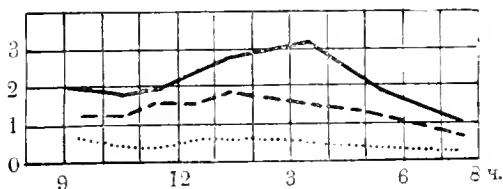


Рис. 11.

Centaurea orientalis, потребовавшая для кутикулярнаго испаренія наименьшее количество воды. Слѣдующимъ за пшмъ будетъ *Coronilla varia* и затѣмъ уже идетъ *Salvia verticillata* (рис. 11).

Въ общемъ итогѣ количество затраченной въ теченіи дня воды на 1000 см² выразится въ слѣдующихъ числахъ: для *Centaurea orientalis*— 3,24 гр., для *Coronilla varia* уже 14,4 гр., и наконецъ для *Salvia verticillata* — 23 гр., что даетъ отношеніе 1: 4,4: 7,1.

9 июня. Всѣ растения были помѣщены во влажную атмосферу и пшбли свои устья открытыми (рис. 12).

В р е м я.	Ajuga Laxmanni.		Sanguisorba officinalis.		Phlomis pungen.	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9—10 ч. у.	1.1	2.1	1.1	3.0	0.3	1.0
11 ч.	1.4	2.7	1.2	3.3	0.3	1.0
12 ч.	1.7	3.3	1.4	4.0	0.3	1.0
1 ч.	1.3	2.5	1.2	3.3	0.3	1.0
3 ч. 30 м.	2.1	1.6	2.2	2.44	0.5	0.7
5 ч.	0.4	0.5	0.5	0.92	0.3	0.7
Итого.	8.0	15.4	7.6	21.1	3.7	12.7
Поверхность.	520 см ²		360 см ²		290 см ²	

Руководствуясь величиной испарения, полученной в одинаковых условиях, можно составить следующий ряд типов по степени защищенности:

Phlomis pungens, *Ajuga Laxmanni* и *Sanguisorba officinalis*. Как этот ряд, так и ряд предыдущаго опыта вполне согласуются с тѣмъ, что мы можем вынести изъ наблюдений вь природѣ, изучая строение и распределение растений. Вь обоихъ случаяхъ первые члены ряда должны быть отнесены къ наиболѣе ксерофитнымъ типамъ сравнительно съ другими.

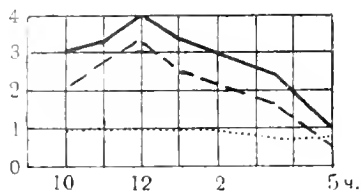


Рис. 12.

Подобный контроль для ориентировочныхъ опытовъ, какъ мы, крайне важенъ. Полное совпаденіе, при выборѣ столь рѣзко выраженныхъ типовъ, можетъ лучше всего подтвердить правильность метода.

Особенно интересные результаты получаются, когда мы беремъ растения съ одинаково широко открытыми устьицами и переносимъ ихъ въ условия наиболѣе энергичнаго дѣйствія вѣшнихъ факторовъ, усиливающихъ испареніе. Подобные опыты даютъ возможность болѣе рѣзко отгѣшить степень защищенности различныхъ биологическихъ типовъ. Такъ напримѣръ вь одномъ опытѣ измѣренія при вышеописанныхъ условияхъ дали такіе результаты:

	За 1 часъ весали воды.	Тоже на 1000 см. ² .
<i>Phlomis pungens</i>	1,65	5,3
<i>Marrubium praecox</i>	1,0	6,7
<i>Lavathera thuringiaca</i>	5,3	11,28
<i>Senecio Doria</i>	5,9	14,0

Вь другомъ случаѣ испареніе на 1000 см.² листовой поверхности у *Phlomis pungens* было 3,2 гр.; у *Ajuga Laxmanni* — 5,5 гр.; у *Campanula glomerata* — 9 гр.

Итакъ, однимъ изъ способовъ опредѣленія степени защищенности устьицъ можетъ служить величина испаренія при одинаковомъ ихъ со стояніи. Минимумъ испаренія при этихъ условияхъ укажетъ на максимумъ защищенности.

Другая возможность сравненій вытекаетъ изъ изученія хода кривыхъ. Какъ видно изъ двухъ послѣднихъ опытовъ, способность повышать величину испаренія, при энергичномъ воздѣйствіи вѣшнихъ факторовъ, оказывается неодинаковой у различныхъ биологическихъ типовъ, слѣдовательно и величина подъема кривой будетъ также не одинакова.

Растения со слабой защитой выше поднимут испарение и дадут болѣе крутую кривую. Другою особенностью въ ходѣ кривой будетъ одновременное наступаніе въ ея переломѣ, происходящее, какъ было указано выше, вълѣдствіи замыканія устьицъ. Поэтому среди дня растенія ксерофитнаго типа, во-первыхъ, или совсѣмъ не поднятъ кривую или обнаружатъ болѣе позднее ея пониженіе, и, во-вторыхъ, въ болѣе слабой степени.

Имѣя цѣлый рядъ кривыхъ испаренія растеній различныхъ типовъ, мы по ихъ ходу сможемъ опредѣлить степень защищенности устьицъ.

Приведу 7 кривыхъ, полученныхъ въ различное время дня для *Veronica incana*, столь прекрасно защищенной войлокомъ изъ волосковъ. Даю числа, пересчитанныя на 1 часъ и 1000 см².

№ 1.		№ 2.		№ 3.	
9 ч. 30 м.—10 ч. 30 м.	0,53 гр.	8½ ч.—9½ ч.	0,26 гр.	8—9 ч.	3 гр.
1 ч.	1,6 »	11 ч. 30 м.	2,73 »	10 ч.	4,3 »
6 ч. 30 м.	0,67 »	1 ч.	2,73 »	11 ч.	4,8 »
7 ч. 45 м.	0,53 »	4 ч. 30 м.	1,6 »	1 ч.	4,5 »
				4 ч.	3,2 »
				5 ч. 40 м.	2,2 »
				7 ч. 40 м.	1,36 »

№ 4.		№ 5.		№ 6.	
8—9 ч.	1,5 гр.	8 ч. 25 м.—9 ч. 25 м.	2,95 гр.	8 ч. 15 м.—9 ч. 15 м.	0,45 гр.
10 ч.	2,15 »	10 ч. 25 м.	3,2 »	10 ч. 15 м.	1,0 »
11 ч.	3,2 »	11 ч. 35 м.	3,5 »	11 ч. 15 м.	1,5 »
1 ч.	3,7 »	12 ч. 35 м.	2,35 »	12 ч. 15 м.	1,25 »
4 ч.	3,2 »	1 ч. 5 м.	2,35 »	1 ч. 15 м.	1,25 »
5 ч. 40 м.	2,4 »	5 ч. 5 м.	1,9 »	5 ч. 25 м.	1,0 »
7 ч. 40 м.	1,2 »			6 ч. 55 м.	0,85 »

№ 7.

8 ч.—8 ч. 30 м.	0,45 гр.
9 ч. 30 м.	0,9 »
10 ч. 30 м.	0,7 »
11 ч. 30 м.	0,7 »
12 ч. 30 м.	0,7 »
1 ч. 15 м.	0,9 »
4 ч.	0,45 »
5 ч.	0,45 »
7 ч.	0,5 »

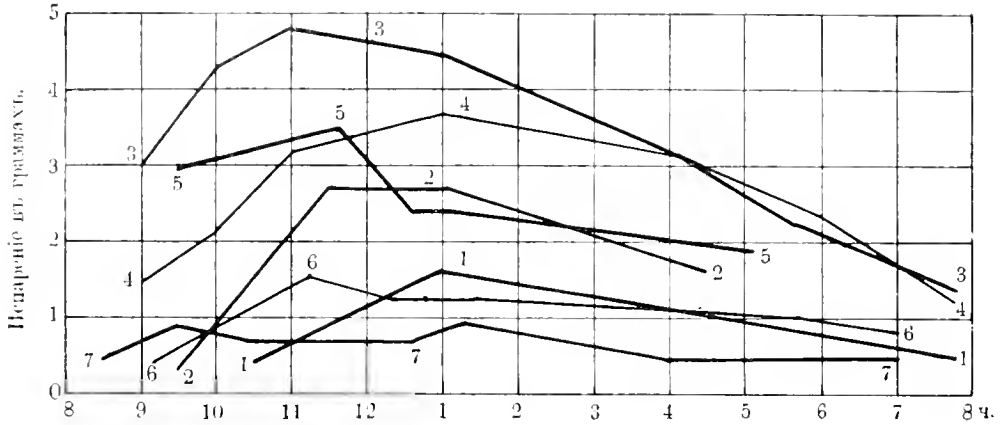


Рис. 13.

Кривыя (рис. 13) характеризуются: 1) малой высотой, 2) пологим ходомъ, 3) или слабо выраженнымъ дневнымъ пониженіемъ, или полнымъ его отсутствіемъ.

Обратимся теперь къ кривымъ растеній, типа мезофитнаго, немѣющихъ специальныхъ защитныхъ приспособленій.

Посмотримъ сначала, какъ идетъ испареніе въ атмосферѣ сравнительно сухой.

Campanula glomerata:				Senecio Doria.	
№ 1.		№ 2.			
9—10 ч.	9,0 гр.	8 ¹ / ₄ —9 ¹ / ₄ ч.	3,7 гр.	8—9 ч.	1,7 гр.
11 ч.	7,0 »	10 ¹ / ₄ ч.	4,35 »	10 ч.	14 »
12 ч.	5,5 »	11 ¹ / ₄ ч.	7 »	11 ч.	10,4 »
1 ч.	4,5 »	12 ¹ / ₄ ч.	4,8 »	12 ч.	7,4 »
3 ч. 30 м.	3,0 »	11 ¹ / ₂ ч.	3,0	1 ч.	6,0 »
5 ч.	1,8 »	5 ч. 25 м.	3,0	3 ч. 45 м.	4,7 »
7 ч. 40 м.	1,5 »			4 ч. 45 м.	3,3 »
				5 ч. 45 м.	3,8 »
				7 ч. 30 м.	2,2 »

Здѣсь кривыя (рис. 14 и 15) имѣютъ совершенно другой характеръ: 1) высота, которой они достигаютъ, во много разъ превосходитъ такую предыдущаго типа; 2) ходъ ихъ отличается большой крутизной; 3) наконецъ для нихъ характерно рѣзкое паденіе къ серединѣ дня, когда испаряемость особенно велика.

Всѣ эти особенности стоятъ въ связи съ отсутствіемъ какихъ-либо специальныхъ защитныхъ приспособленій, понижающихъ устьичное испареніе. Поэтому-то кривая этихъ растеній при раскрытыхъ устьицахъ стоитъ

особенно высоко, и они особенно отзывчивы на перемены внешнихъ воздействийъ. Наконецъ, при очень сильной потерѣ воды ихъ испареніе скорѣе перейдетъ въ избыточное и начнется поэтому болѣе раннее замыканіе

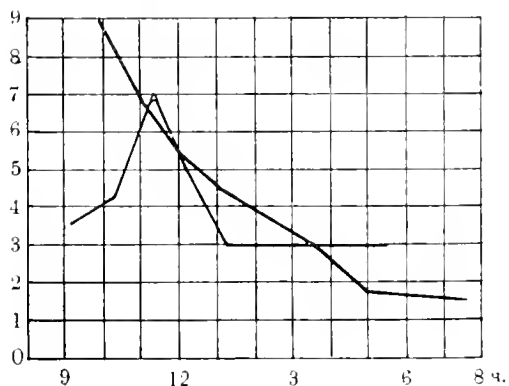


Рис. 14.

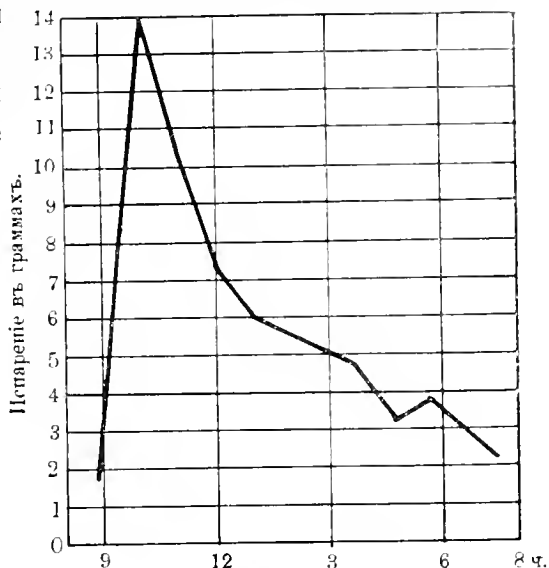


Рис. 15.

устыиць, почему ихъ кривая къ серединѣ дня болѣе или менѣе круто падаетъ внизъ. Не то будетъ, если мы ихъ помѣстимъ въ атмосферу влажную (рис. 16).

Campanula glomerata

№ 1.

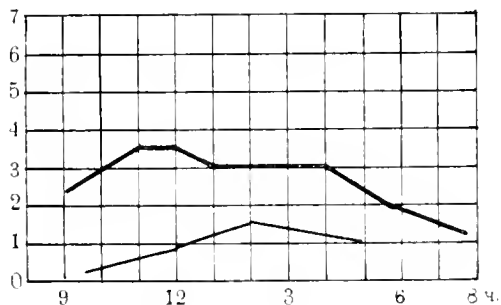
8 ч. 30 м.—9 ч. 30 м.	0,3 гр.
11 ч. 30 м.	0,8 »
1 ч.	1,5 »
4 ч. 30 м.	1,0 »

№ 2.

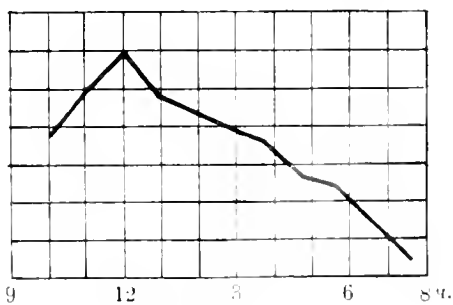
8—9 ч.	2,4 гр.
10 ч.	3,0 »
11 ч.	3,5 »
12 ч.	3,5 »
1 ч.	3,0 »
4 ч.	3,0 »
5 ч. 40 м.	1,9 »
7 ч. 40 м.	1,2 »

Senecio Doria

8—9 ч.	2,9 гр.
10 ч.	3,7 »
11 ч.	4,86 »
12 ч.	5,9 »
1 ч.	4,7 »
3 ч. 45 м.	3,5 »
4 ч. 45 м.	2,6 »
5 ч. 45 м.	2,3 »
7 ч. 30 м.	0,5 »



Campanula glomerata.



Senecio Doria.

Рис. 16.

Въ атмосферѣ влажной кривыя этихъ растений оказываются аналогичными кривымъ, какія дала *Veronica incana* въ сухой: 1) сравнительно малая высота; 2) пологій ходъ; 3) или слабо выраженное дневное пониженіе, или его отсутствіе.

Изъ этого можно заключить, что *Campanula glomerata* и *Senecio Doria* настолько же приспособлены къ атмосферѣ влажной, какъ *Veronica incana* къ сухой.

Попробуемъ теперь наши выводы примѣнить на дѣлѣ. Сравнимъ ходъ кривыхъ одновременно у различныхъ біологическихъ типовъ.

16 июня. Сначала опыта стояла тихая погода, часамъ къ 10 подулъ вѣтеръ, и солнце стало замѣтно пригрѣвать. На ряду съ измѣреніемъ испаренія растеній, шло измѣреніе испаренія со свободной водной поверхности.

В р е м я.	Phlomis pungens IV.		Marrubium graecox II.		Lavathera thuringiaca I.		Senecio Doria V.		Вода 200 см ³ III.	Температура.	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.				
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.			
8—9 ч. у.	1.5	4.84	0.85	5.67	4.4	9.36	0.7	1.67	5.2°	24.3°	
10 ч.	1.65	5.3	1.0	6.7	5.3	11.28	5.9	14.0	8.1	25.9°	
11 ч.	1.85	6.0	0.7	4.7	5.4	11.5	4.35	10.4	10.1	26.5°	
12 ч.	1.85	6.0	0.6	4.0	4.0	8.5	3.1	7.4	11.2	29°	
1 ч.	1.6	5.2	0.5	3.34	3.7	7.9	2.5	6.0	11.7	29.2°	
3 ч. 45 м.	3.4	4.0	0.4	0.97	8.1	6.25	5.4	4.7	29.3	на 1 ч. 10.7	27.5°
4 ч. 45 м.	0.9	2.9	0.3	2.0	2.1	4.5	1.4	3.3	9.1		27.1°
5 ч. 45 м.	0.9	2.9	0.3	2.0	1.1	2.34	1.6	3.8	4.5		
7 ч. 30 м.	0.8	1.48	0.4	1.5	1.5	1.8	1.6	2.2	4.4	2.5	
Итого.	14.6	46.5	6.05	40.3	36.5	77.66	26.5	63.1	99.6		
Поверхности.	310 см ²		150 см ²		470 см ²		420 см ²				

Соотношенія болѣе ясно выступаютъ на кривыхъ (рис. 17).

При анализѣ кривыхъ примемъ за основу кривую испаренія со свободной водной поверхности, ординаты которой при вычерчиваніи уменьшены сравнительно съ другими въ пять разъ. Здѣсь кривая сравнительно круто поднимается вверхъ къ серединѣ дня, когда воздѣйствіе внѣшнихъ факторовъ особенно сильно; достигнувъ въ 1 часъ дня высшей точки, она начинаетъ постепенно падать. Для растеній такой ходъ кривой возможенъ въ томъ случаѣ, если ихъ устья не регулируются и остаются все время широко открытыми; для этого необходимо, что бы испареніе не перешло въ избыточное.

Такому условию скорѣе удовлетворяютъ растенія, имѣющія спеціальныя защитныя приспособленія, какъ на примѣръ *Phlomis pungens*. Если у него и есть пониженіе среди дня, то не въ такой сильной степени, какъ у прочихъ. Кромѣ того это пониженіе у него наступаетъ позднеѣ, чѣмъ у другихъ. Кривая его отличается большою пологостью, нѣтъ рѣзкихъ скачковъ, какъ на примѣръ у *Senecio Doria*. Наконецъ испареніе при широко открытыхъ устьицахъ у *Phlomis pungens* стоятъ ниже, чѣмъ у другихъ. Все это заставляетъ насъ признавать его способнымъ сохранять свои устья открытыми при особенно энергичномъ воздѣйствіи вѣшнихъ факторовъ и при сравнительно малой потерѣ воды, и, слѣдовательно, наиболѣе стойкимъ среди прочихъ. Наблюденія вполне подтверждаютъ выводъ: *Phlomis pungens* можно отнести къ наиболѣе ксерофитнымъ растеніямъ, какъ по мѣсту произростаіи, такъ и по времени вегетаціи.

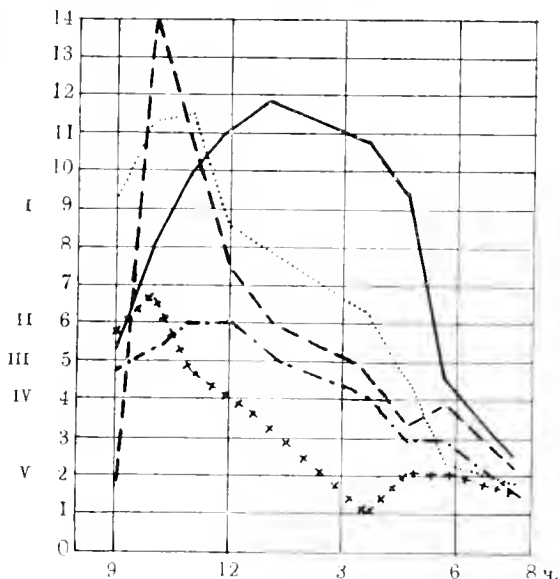


Рис. 17.

Полную противоположность представляетъ *Senecio Doria*. Его кривая отличается необыкновенной крутизной и рѣзкими переделами. Расхожденіе его кривой испаренія съ испареніемъ со свободной водной поверхности особенно сильно. Полное раскрываніе устьицъ требуетъ наибольшаго количества воды. Руководствуясь этимъ анализомъ, мы отнесемъ *Senecio Doria* къ менѣе стойкимъ сравнительно съ другими растеніямъ. Два остальные, *Marrubium praecox* и *Lavathera thuringiaca*, стоятъ посерединѣ между этими крайними типами. Ходъ ихъ кривыхъ сходенъ другъ съ другомъ, и только то, что раскрываніе устьицъ вызвало у *Lavathera thuringiaca* крутой и болѣе высокій подъемъ, заставляетъ насъ отнести ее къ менѣе защищенному типу. Вѣшній *habitus* подтверждаетъ этотъ выводъ.

Анализъ кривыхъ даетъ возможность расположить растенія по степени защищенности устьицъ въ слѣдующемъ порядкѣ: *Phlomis pungens*, *Marrubium praecox*, *Lavathera thuringiaca* и *Senecio Doria*.

Если наши заключенія вѣрны, то, вызывая у всѣхъ растеній одина-

ковое раскрываніе устьиць, мы минимальное испареніе найдемъ у *Phlomis pungens*, максимальное у *Senecio Doria*. Помѣстивъ для этого наши растенія въ атмосферу сравнительно влажную. Къ сожалѣнію, въ этомъ опытѣ экземпляръ *Lavathera thuringiaca* случайно погибъ.

Опытъ велся параллельно съ предыдущимъ.

В р е м я.	Marrubium graecox. II.		Senecio Doria. III.		Phlomis pungens. I.		Вода на 200 см ² .	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Абсолютно.	На 1 час.
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.		
8—9 ч. у . . .	0,3	1,36	1,0	2,9	0,8	1,6	0,22	0,22
10 ч.	0,65	2,95	1,3	3,7	1,0	2,0	1,04	1,04
11 ч.	0,85	3,87	1,7	4,86	1,5	3,0	2,2	2,2
12 ч.	1,05	4,8	1,9	5,9	1,8	3,6	2,2	2,2
1 ч.	1,0	4,55	1,65	4,7	1,5	3,0	3,1	3,1
3 ч. 45 м. . . .	2,0	3,3	2,15	3,5	3,6	2,6	7,4	2,7
4 ч. 45 м. . . .	0,4	1,8	0,9	2,6	0,9	1,8	2,1	2,1
5 ч. 45 м. . . .	0,5	2,3	0,7	2,3	1,1	2,2	0,52	0,52
7 ч. 30 м. . . .	0,3	0,8	0,3	0,5	0,2	0,2	0,52	0,52
Итого	7,0	31,8	12,3	35,1	15,6	31,2	7,8	
Поверхность.	220 см ²		350 см ²		500 см ²		200 см ²	

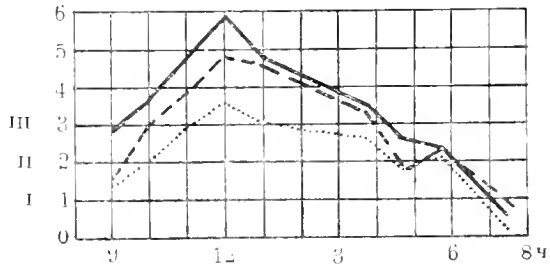


Рис. 18.

Какъ видно по величинѣ испаренія со свободной водной поверхности, вѣщныя условия были значительно ослаблены сравнительно съ предыдущимъ (опытъ велся въ ямѣ). Соответственно этому устьица у всѣхъ растеній могли быть широко открыты. Ожиданія наши относительно расположенія кривыхъ (рис. 18) воиогѣ оправдались. *Phlomis pungens* показалъ минимальное испареніе, *Senecio Doria* — максимальное.

Приведемъ еще одинъ опытъ.

9 июня. Опытъ велся на стени и параллельно въ ямѣ.

В р е м я	Phlomis pungens I.		Ajuga Laxmanni II.		Sanguisorba officinalis III.		Campanula glomerata IV.	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.	
	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсо- лютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9—10 ч.	1.3	3.2	1.1	5.5	2.7	5.6	1.7	9.0
11 ч.	1.2	3.0	1.1	5.5	2.9	6.0	1.5	7.9
12 ч.	1.0	2.5	1.05	5.25	1.95	4.06	1.05	5.5
1 ч.	1.35	3.4	0.85	4.25	1.3	2.7	0.85	4.5
3 ч. 30 м.	1.75	1.75	1.8	3.6	2.1	1.75	1.4	2.95
5 ч.	0.6	1.0	0.6	2.0	0.75	1.16	0.5	1.8
7 ч. 40 м.	1.0	0.94	0.8	1.5	1.3	1.0	0.75	1.5
Итого	7.8	19.5	7,3	36.5	7.75	47.9	12.0	25.0
Поверхность	400 см ²		200 см ²		190 см ²		480 см ²	

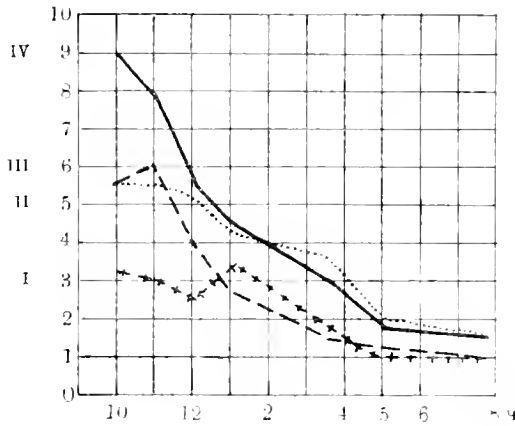


Рис. 19.

Здѣсь мы видимъ два типа кривыхъ (рис. 19). Съ одной стороны — кривыя *Phlomis pungens* и *Ajuga Laxmanni*, имѣющія пологій ходъ. Разница между ними въ томъ, что первый не обнаруживаетъ дневного пониженія, вторая же имѣетъ явную тенденцію въ этомъ направленіи. Высота кривой при широко открытыхъ устьицахъ у первого выше, чѣмъ у второго. Основываясь на этомъ, мы скажемъ, что *Phlomis pungens* лучше защищена. Другой типъ представляютъ *Sanguisorba officinalis* и *Campanula glomerata*. Ихъ кривыя имѣютъ рѣзко выраженное стремленіе къ пониженію кривой съ усиленіемъ факторовъ, повышающихъ испареніе, и особенно крутой ходъ. Изъ этихъ двухъ *Campanula glomerata*, требующая для раскрыванія устьищъ большаго количества воды, занимаетъ въ рядѣ растеній последнее мѣсто. Контролемъ правильности нашихъ заключеній будетъ измѣреніе величины

испарения при одинаково раскрытых устьицах у всех растений. Пробрѣнемъ опять ко влажной атмосферѣ.

В р е м я.	Ajuga Laxmanni.		Sanguisorba officinalis.		Campanula glomerata.		Phlomis pungens.	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
9—10 ч.	1,1	2,1	1,1	3,0	0,6	3,25	0,3	1,03
11 ч.	1,4	2,7	1,2	3,3	0,9	4,9	0,3	1,03
12 ч.	1,7	3,3	1,4	4,0	1,1	6,0	0,3	1,03
1 ч.	1,3	2,5	1,2	3,3	0,8	4,3	0,3	1,03
3 ч. 30 м.	2,1	1,6	2,2	2,44	1,25	2,7	0,5	0,69
5 ч.	0,4	0,5	0,5	0,92	0,3	1,1	0,3	0,69
7 ч. 40 м.	0,8	0,58	0,5	0,5	0,4	1,5	0,7	0,8
Итого.	8,8	16,9	8,1	22,5	5,35	29,0	4,4	15,2
Поверхность.	520 см ²		360 см ²		185 см ²		290 см ²	

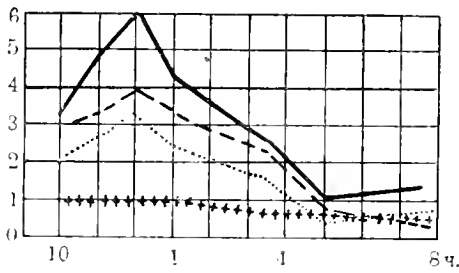


Рис. 20.

Обозначенія тѣ же, что и на предыдущемъ чертежѣ (Рис. 20).

Во влажной атмосферѣ испареніе наиболѣе интенсивно шло у *Campanula glomerata*, слабѣе у *Sanguisorba officinalis*, далѣе идетъ *Ajuga Laxmanni* и наконецъ болѣе низкое находимъ у *Phlomis pungens*. Анализъ кривыхъ

предыдущаго опыта приводилъ къ тѣмъ же заключеніямъ. Наблюденія въ природѣ надъ условіемъ произростанія интересующихъ насъ растений, такъ же и ихъ строеніе, вполнѣ согласуются съ опытыми данными.

Но не всегда дѣло обстоитъ такъ ясно, т.-е. не всегда по ходу кривыхъ можно судить о большей или меньшей защищенности растенія. Собственно говоря, мы въ выше описанныхъ опытахъ имѣли у всехъ растеній одинаково широко открытыя устьица въ началѣ, вѣроятно вслѣдствіи утренней влажности. Затѣмъ уже по мѣрѣ увеличенія испаряемости дѣло сильно мѣнялось, и начинала проявляться свойственная каждому типу реакція на внѣшнія условія. Но можетъ случиться и такъ, что съ самаго начала опыта, вслѣдствіи сравнительной сухости воздуха, устьица у однихъ растеній, скорѣе у болѣе пѣжныхъ, окажутся болѣе или менѣе закрытыми, у другихъ же, ксерофитныхъ, открытыми. Этого можно ожидать, когда ведешь опытъ въ закрытомъ, сравнительно сухомъ помѣщеніи; да и въ природныхъ

условіяхъ это перѣдко случается. Предположимъ теперь, что виѣшніе факторы начинаютъ усиливать испареніе. Растенія пѣжкныя, если ихъ устьяца закрыты, не только не понизятъ кривую, но даже вслѣдствіи усиленія кутикулярнаго испаренія, поднимутъ ее вверхъ; при слабо открытыхъ у нихъ устьяцахъ вначалѣ можетъ прозойти слабое опусканіе кривой. Не то будетъ у ксерофитовъ, ихъ кривая можетъ пойти въ двухъ направленіяхъ: или внизъ и пасть еще ниже, чѣмъ у первыхъ, или вверхъ. Опредѣляющими факторами будутъ во-первыхъ степень защищенности устьяцъ, вторыхъ величина испаряемости.

Приведу примѣръ такихъ запутанныхъ соотношеній.

7 іюня, степь.

В р е м я.	<i>Salvia verticillata</i> . II.		<i>Stachis recta</i> . III.		<i>Oxytropis pilosa</i> . I.		<i>Centaurea orientalis</i> . IV.	
	Всесоало см ³ воды.		Всесоало см ³ воды.		Всесоало см ³ воды.		Всесоало см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8½—10½ ч..	1.5	1.85	1.2	2.5	0.9	1.2	6.2	5.96
1 ч.	3.2	3.15	3.9	6.5	3.6	10.3	4.4	3.4
4 ч.	2.9	2.46	4.0	5.4	3.4	8.4	3.85	2.46
6 ч. 30 м. . . .	1.8	1.8	2.8	4.75	2.2	6.3	2.65	2.0
7 ч. 45 м. . . .	0.6	1.2	0.8	2.66	0.5	2.9	0.9	1.4
Итого. . .	10.0	24.6	12.7	52.9	10.6	81.3	17.0	32.5
Поверхность.	406 см ²		210 см ²		140 см ²		525 см ²	

Сдѣлать какія-либо основательныя предположенія только по этимъ кривымъ (рис. 21) не представляется возможнымъ. Если предположить, что растенія имѣли вначалѣ устьяца одинаково открытыми и продолжали сохранять ихъ въ такомъ состояніи въ теченіи опыта всѣ, кромѣ *Centaurea orientalis*, то первое мѣсто по защищенности устьяцъ заняла бы *Salvia verticillata*, за ней идетъ *Stachis recta*, далеко позади остаются *Oxytropis pilosa* и *Centaurea orientalis*, послѣдняя даже была принуждена приблизиться къ замыканію устьяцъ.

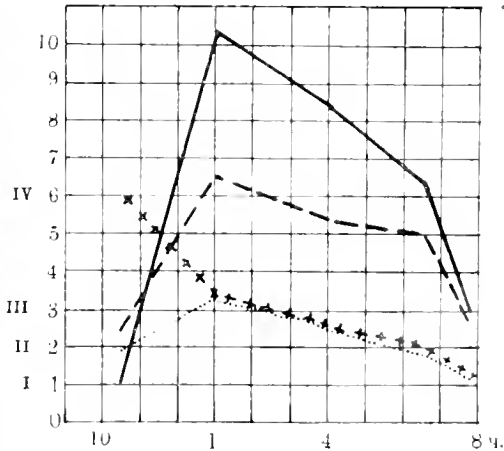


Рис. 21.

Но такой ряд нельзя считать нормальнымъ. Два послѣднихъ растения какъ по *habitus'y*, такъ и мѣсту произрастанія примыкаютъ скорѣе къ типамъ ксерофитнымъ, и трудно ожидать, чтобы они для полного раскрыванія устьицъ требовали воды болѣе другихъ. Возможно другое предположеніе: *Oxytropis pilosa* и *Centaurea orientalis* сумѣли сохранить свои устьица открытыми, изъ нихъ первый, имѣющій хорошей волосяной покровъ, продержалъ ихъ въ такомъ состояніи до конца, послѣднее же растение принуждено было прибѣгнуть къ замыканію. Между тѣмъ какъ *Stachis recta* и *Salvia verticillata* имѣли уже вначалѣ замкнутыя устьица, и повышеніе кривой шло за счетъ кутикулярнаго испаренія.

Чтобы рѣшить вопросъ, вызовемъ у всѣхъ растений одинаковое состояніе устьицъ, для чего прибѣгнемъ ко влажной атмосферѣ.

В р е м я.	<i>Salvia verticillata.</i>		<i>Stachis recta.</i>		<i>Oxytropis pilosa.</i>		<i>Centaurea orientalis.</i>	
	Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.		Всосало см ³ воды.	
	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.	Абсолютно.	На 1000 см ² и 1 час.
8 ¹ / ₂ —10 ¹ / ₂ ч.	0.2	1.9	1.2	1.7	0.6	0.8	1.2	0.9
1 ч.	3.6	4.6	4.8	5.7	0.8	1.2	6.1	3.78
4 ч.	4.0	4.3	6.0	5.7	1.0	1.2	6.6	3.33
6 ч. 30 м.	2.5	3.2	4.5	5.2	0.68	1.0	10.8	2.97
7 ч. 45 м.	0.8	1.0	1.6	1.8			0.6	0.73
Итого.	11.1	35.3	18.1	31.7			18.7	28.3
Поверхность.	314 см ²		350 см ²		270 см ²		660 см ²	

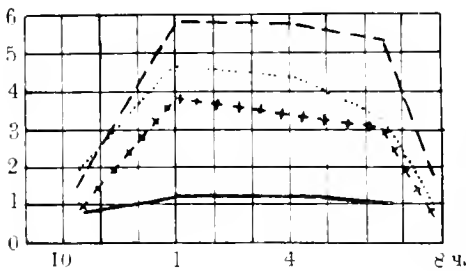


Рис. 22.

Какъ видно по кривымъ, (рис. 22) наше толкованіе ихъ хода въ предыдущемъ опытѣ оказалось правильнымъ, величина испаренія зависѣла отъ степени раскрыванія устьицъ. *Oxytropis pilosa* по послѣднимъ даннымъ оказался наиболѣе защищеннымъ растеніемъ, за нимъ идетъ *Centaurea orientalis*

и наконецъ *Salvia verticillata* и *Stachis recta*.

Такихъ примѣровъ крайне запутанныхъ соотношеній можно привести очень большое количество. У меня лично были произведены опыты надъ 32 различными растеніями и было получено 159 кривыхъ, сюда входятъ

только тѣ случаи, когда растенія сохраняли вполнѣ свой тургоръ и не проявили ни малѣйшаго увяданія. Такое ограниченіе пришлось ввести въ виду того, что я работалъ, опредѣляя всасываніе.

Результаты всѣхъ 159 опытныхъ данныхъ неизмѣнно гласятъ, что, опредѣляя только величину испаренія, мы никогда не сможемъ разобраться въ степени защищенности различныхъ біологическихъ типовъ. Приводить всѣ полученныя мною числа я не считаю нужнымъ въ предварительномъ сообщеніи. Предлагаемая работа, не давая опредѣленныхъ результатовъ по отношенію защищенности тѣхъ или другихъ видовъ, пытается намѣтить лишь тѣ пути, по которымъ долженъ идти экспериментъ.

Главный ея недостатокъ заключается въ томъ, что не было примѣнено какого-либо объективнаго метода при опредѣленіи состоянія устьищъ. Последнее обстоятельство между тѣмъ можетъ сильно запутать анализъ кривыхъ. Беря растенія съ различно раскрытыми устьищами, мы можемъ получить крайне неопредѣленные результаты, какъ показалъ послѣдній опытъ. Поэтому, чтобы говорить о степени ихъ защищенности, необходимо вызвать у нихъ одинаковое раскрываніе. При этихъ условіяхъ крутой ходъ кривой при измѣненіи факторовъ, усиливающихъ испареніе, рѣзкое измѣненіе въ ея направленіи и высокое стояніе будутъ свидѣтельствовать, что растеніе для полнаго использованія своего устьичнаго аппарата, въ смыслѣ усиленія газообмѣна, принуждено терять большія количества воды и слѣдовательно, мы скажемъ, будетъ менѣе приспособлено къ существованію въ мѣстахъ сухихъ, бѣдныхъ влагой. Наоборотъ: пологій ходъ кривой, отсутствіе рѣзкихъ скачковъ, низкое ея стояніе укажутъ намъ, что мы имѣемъ передъ собою типъ, способный обходиться малымъ количествомъ воды, т.-е. ксерофита.

Какія же задачи мы должны поставитъ себѣ при изученіи сравнительнаго испаренія различныхъ біологическихъ типовъ?

Испареніе слагается изъ двухъ величинъ — изъ испаренія кутикулярнаго и стоматорнаго. Последнее, какъ показали опыты Stahl'я¹⁴⁾, играетъ особу существенную роль и превосходитъ первое во много разъ. Въ его опытахъ покраснѣніе кобальтовой бумаги при раскрытыхъ устьищахъ наступало обычно въ нѣсколько секундъ или минутъ, при закрываніи же ихъ требовались уже часы или даже дни. Слѣдовательно, мы скажемъ, рѣшающая роль при расселеніи растеній будетъ принадлежать испаренію стоматорному, особенно если факторъ влаги находится въ минимумѣ. Растеніе можетъ измѣнять его величину, развивая различныя защитныя приспособленія; если же таковыхъ нѣтъ, то растеніе будетъ принуждено держать

свои устьяща или вволю закрытыми среди дня, или близко къ этому, что не-
минуемо отразится на его питаніи и ростѣ. Опыты Sachs'a¹⁵⁾ и Stahl'a¹⁴⁾
показали, что при замыканіи устьящъ исключается возможность накопленія
крахмала. Опыты Brown'a и Escombe¹⁶⁾ въ свою очередь доказали ту
существенную роль, какую играютъ устьяща при поглощеніи углекислоты.
Слѣдовательно при маломъ содержаніи влаги въ субстратѣ то растеніе ока-
жется въ наиболѣе выгодныхъ условіяхъ, которое сможетъ терять воз-
можно малое количество воды при широко открытыхъ устьящахъ. И мы, за-
нимаясь изученіемъ сравнительнаго испаренія растеній, должны первымъ
дѣломъ обратиться къ устьящамъ и посмотрѣть, какъ тѣ или другія условія
существованія вліяютъ на ихъ состояніе у различныхъ біологическихъ ти-
повъ, дажѣ, какъ при этомъ идутъ испареніе и ассимиляція. Имѣя данныя
въ этомъ направленіи, мы сможемъ сказать, существованіе какихъ растеній
при опредѣленныхъ условіяхъ возможно и которыя изъ нихъ получаютъ
преобладаніе.

Въ виду того, что борьба съ засухой у растеній, заселяющихъ опре-
дѣленную площадь, можетъ совершаться не только при помощи различныхъ
защитныхъ приспособленій, но также редуціей отдѣльныхъ органовъ, необхо-
димо считаться и съ индивидуальнымъ испареніемъ, не переводя на какія-
либо сравнимыя единицы. Опредѣленная площадь можетъ быть заселена въ
одномъ случаѣ растеніями крупными, въ другомъ карликовыми. Если даже
предположить, что ихъ защитныя приспособленія и равны, то существо-
ваніе первыхъ можетъ оказаться невозможнымъ вслѣдствіе ихъ большей
испаряющей поверхности.

Таковы, какъ мнѣ кажется, тѣ пути по которымъ должно направиться
изученіе сравнительнаго испаренія растеній.

Въ заключеніе приношу свою искреннюю благодарность Ботаниче-
скому Отдѣленію Имп. Общества Естественныхъ наукъ при Сиб. Унив.-
ситетѣ, давшему мнѣ возможность, какъ командировкой, такъ и денежной
субсидіей, произвести эту работу, проф. В. И. Палладину, разрѣшившему
пользоваться приборами подвѣдомственнаго ему кабинета, прив.-доц. А. А.
Рихтеру, указавшему столь интересную тему, и управляющему имѣніемъ
графини С. В. Паниной, В. И. Волкову съ семьей, давшимъ мнѣ возмож-
ность хорошо устроиться въ трудной для работы обстановкѣ и проявившимъ
необыкновенную внимательность и заботливость.

Литература.

- 1) Lloyd. *Physiology of stomata*. Washington. 1908.
- 2) Leclerc. *Ann. sc. nat. Bot. S. 6 XVI*, p. 231. 1883.
- 3) Wiesner. *Sitzber. d. k. Akad. d. Wiess. Wien. Bd. LXXIX*. p. 368. 1879.
- 4) Alloi. *Catania Rizzo* 1891. (Ref. Bot. Cent. Beihefte 1892. 107—13. J. 19. 2).
- 5) Kohl. *Bot. Cent. Bd. LXIV*. 1892.
- 6) Eberdt. *Ref. Bot. Cent. Bd. 89*, p. 257—B. J. 17. 63. B. J. 23. 12.
- 7) Knop. *Landwirtsch. Vers.-Stat. Bd. VI*. 1864. p. 239.
- 8) Anders. *The Americ. naturalist. Vol. XII*. 1878. p. 160. *Vol. XIII*. 1878, p. 793.
- 9) Masure. *Ann. Agronom. Paris. Vol. VI*. 1880, p. 441.
- 10) Burgerstein. *Die Transpir. d. Pfl. Jena*. 1904.
- 11) Guppenberger. *VII. Jahresber. d. Vereins fur Naturkunde in Osterreich. ob d. Enns. Linz*. 1876.
- 12) Plenk. *Davon l. franz. Übersetz. v. P. Chanin, Paris* 1802.
- 13) Seuebier. *Physiologie végétale etc. Genève* 1800.
- 14) Stahl. *Bot. Ztg.* 1894.
- 15) Sachs. *Bot. Ztg. Bd. XVIII*, 1860, p. 121.
- 16) Brown a. Escombe. *T. Phil. Transact. of the R. Soc. of London. Ser. B. Vol. CXIII*. 1900.

НОВЫЯ ИЗДАНИЯ ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМИИ НАУКЪ.

(Выпущены въ свѣтъ 15 сентября — 15 ноября 1913 года).

56) **Извѣстія Императорской Академіи Наукъ.** VI Серія. (Bulletin. VI Série). 1913. № 12, 15 сентября. Стр. 689—736. 1913. lex. 8°. — 1614 экз.

57) **Извѣстія Императорской Академіи Наукъ.** VI Серія. (Bulletin. VI Série). 1913. № 13, 1 октября. Стр. 737—790. Съ 1 табл. 1913. lex. 8°. — 1614 экз.

58) **Извѣстія Императорской Академіи Наукъ.** VI Серія. (Bulletin. VI Série). 1913. № 14, 15 октября. Стр. 791—828. 1913. lex. 8°. — 1614 экз.

59) **Извѣстія Императорской Академіи Наукъ.** VI Серія. (Bulletin. VI Série). 1913. № 15, 1 ноября. Стр. 829—876. 1913. lex. 8°. — 1614 экз.

60) **Ежегодникъ Зоологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ** (Annuaire du Musée Zoologique de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg). 1913. Томъ XVIII, № 2. Съ 12 табл. и 48 рис. въ текстѣ. (I+169—400+I+XXIII—LVIII стр.). 1913. 8°. — 663 экз.

61) **Труды Геологическаго Музея имени Петра Великаго Императорской Академіи Наукъ.** (Travaux du Musée Géologique Pierre le Grand près l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg). Томъ VII. 1913. Выпускъ 3. Prof. I. Sinzow (I. Sincov). Beiträge zur Kenntnis der unteren Kreideablagerungen des Nord-Kaukasus. Mit 3 Textfiguren, 1 Karte und 3 Tafeln. (I+ стр. 93—117). 8°. — 563 экз. Цѣна 60 коп.; 1 Mrk. 40 Pf.

62) **Bicentenaire de la loi des grands nombres. 1713—1913.** Démonstration du second théorème-limite du calcul des probabilités par la méthode des moments. (Supplément à la 3-ième édition russe du «Calcul des probabilités»). Par A. Markoff (Markov). Avec un portrait de Jacques Bernoulli. (IV+66 стр.). 1913. 8°. — 513 экз. Цѣна 80 коп.; 1 Mrk. 80 Pf.

63) Къ 200 лѣтнему юбилею закона большихъ чиселъ. Часть четвертая сочиненія Якова Бернуллі «Ars conjectandi». Переводъ Я. В. Успенскаго. Съ портретомъ Якова Бернуллі. (IV + 40 стр.). 1913. 8°.—513 экз.
Цѣна 45 коп.; 1 Mk.

64) Протоколы засѣданія Русскаго отдѣленія международнаго союза по изслѣдованіямъ солнца, состоявшагося въ зданіи Императорской Академіи Наукъ 19-го апрѣля 1913 года. (I + 10 стр.). 1913. lex. 8°.—112 экз.
Въ продажу не поступаютъ.

65) Протоколы засѣданія Русскаго отдѣленія международнаго союза по изслѣдованіямъ солнца, состоявшагося въ зданіи Императорской Академіи Наукъ 14-го сентября 1913 года. (I + 4 стр.). 1913. lex. 8°.—112 экз.
Въ продажу не поступаютъ.

66) Сборникъ Музея по Антропологии и Этнографіи при Императорской Академіи Наукъ. (Publications du Musée d'Anthropologie et d'Ethnographie de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). XV. Д-ръ Мед. К. З. Яцута. Систематическое иллюстрированное описаніе коллекціи уродовъ Музея Антропологии и Этнографіи имени Императора Петра Великаго при Императорской Академіи Наукъ. Выпускъ II. Янусовидные уроды. — (Cephalothoracosagi. (V + 59 стр., изъ нихъ 13 табл. рис.). 1913. lex. 8°.—413 экз.
Цѣна 1 руб.; 2 Mk. 25 Pf.

67) Сборникъ Музея по Антропологии и Этнографіи при Императорской Академіи Наукъ. (Publications du Musée d'Anthropologie et d'Ethnographie de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg). XVI. В. М. Гонцовъ. Орелъ по воззрѣніямъ якутовъ. I. Почтаніе орла у якутовъ. II. Пѣсня о наступленіи года. (IV + 28 стр.). 1913. lex. 8°.—413 экз.
Цѣна 45 коп.; 1 Mk.

68) Bibliotheca Buddhica. XV. Kien-ch'ui-fan-tsan (Gaṇḍistotragāthā), сохранившійся въ китайской транскрипціи санскритскій гимнъ Aṣṣvaghos'ni, Ts'ih-fuh-tsau-pai-k'ie-t'ŏ (Saptajinastava) и Fuh-shwoh-wān-shu-shi-li-yih-poh-pah-ming-fan-tsan (Āryamañjuśrīmāmāṣṭācatāka). Издалъ и при помощи тибетскаго перевода объяснилъ баронъ А. фонъ-Сталь-Гольштейнъ. (Baron A. von Staël-Holstein). (III + XXIX + 189 стр.). 1913. 8°.—512 экз.
Цѣна 2 руб.; 5 Mk.

69) *Bibliotheca Buddhica*. XVI. *Buddhapāṭita. Mūlamadhyamakavṛtti*. Tibetische Übersetzung. Herausgegeben von Max Walleser. I. (I+ 96 стр.). 1913. 8°. — 512 экз. Цѣна 1 руб.; 2 Mrk. 50 Pf.

70) *Карты и планы Невы и Нѣншанца*. собранные А. И. Гиппигомъ и А. А. Кушкомъ, съ предварительной замѣткой А. С. Лаппо-Данилевскаго. (fol., 13 картъ на 16 листахъ; 8°, I+ 25 стр. текста). 1913.—300 экз. Въ продажу не поступаютъ.

71) *Н. Марръ*. Древнегрузинско-русскій словарь къ 1—2 главамъ евангелія Марка. (VII+ слб. 1—40 + I стр.). 1913. 8°. — 212 экз. Въ продажу не ноступаетъ.

72) *Извѣстія Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ* 1913. Тома XVIII-го книжка 2-я. (352 стр.). 1913. 8°. — 813 экз. Цѣна 1 руб. 50 коп.

73) *Обозрѣніе трудовъ по славяновѣдѣнію*, составляемое А. Л. Бемомъ, М. Г. Долобко, Ю. И. Клецанда, С. С. Лисовскимъ, Вс. И. Срезневскимъ, М. Р. Фасмеромъ и А. А. Шахматовымъ, подъ редакціей В. Н. Бенешевича. 1912 г. Выпускъ I (до 1 марта 1912 г.). (I+ 144 стр.). 1913. 8°. — 913 экз. Цѣна 1 руб.; 2 Mrk. 25 Pf.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ.
Ноябрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь Академикъ *С. Ольденбургъ*.

Типографія Императорской Академіи Наукъ. (Вас. Остр., 9-я л., № 12).

Оглавление.— Sommaire.

СТР.	РАС.
Извлечения изъ протоколовъ засѣданій Академіи	*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie
Доклады о научныхъ трудахъ:	Comptes-Rendus:
А. Н. Ириченко. Къ познанію семейства <i>Cimicidae</i> Latr. (= <i>Clinocoridae</i> Kirk.), (<i>Hemiptera-Heteroptera</i>)	* A. N. Kiritshenko (Kiričenko). Contribution à la connaissance de la famille <i>Cimicidae</i> Latr. (= <i>Clinocoridae</i> Kirk.), (<i>Hemiptera-Heteroptera</i>)
С. С. Ганешинъ. Матеріалы къ флорѣ Балаганскаго, Нижнеудинскаго и Киренскаго уѣздовъ Иркутской Губерніи.	* S. S. Ganeshin. Contributions à la flore des districts Balagansk, Nizneudinsk et Kirensk du gouvernement Irkutsk (Sibérie).
Н. Н. Давыдовъ. Исслѣдованія надъ процессами регитунціи у червей (немеритинъ, архіаннелидъ и низшихъ полихэтъ).	* C. N. Davydov. Recherches sur les processus de restitution chez les vers (Némertiens, Archiannelides et Polychètes inférieurs)
В. Л. Біанинъ. Списокъ птицъ, наблюдавшихся въ теплый періодъ 1897—1913 гг. въ береговой полосѣ Петергофскаго уѣзда между деревнями Лебяжья и Черная Лахта.	* V. Bianchi. Liste des oiseaux observés durant la période chaude des années 1897—1913 dans la zone litorale du district de Peterhof entre les villages Lébiashié et Tchornaja Rêtkhka.
Н. М. Дерюгинъ. Фауна Кольскаго залива и условия ея существованія. Часть III. Экологія и биогеографія	* C. M. Dériougine (Deriugin). Sur la faune du golfe de Kola et les conditions de son existence. III. Oecologie et biogéographie.
А. А. Бируля. Матеріалы по систематикѣ и географическому распространению млекопитающихъ. V. О положеніи <i>Aelurina planiceps</i> (Vigors et Horsfield) въ системѣ сем. <i>Felidae</i> . (Съ 1 табл. и 4 рис. въ текстѣ).	* A. A. Birula. Contributions à la classification et à la distribution géographique des mammifères. V. Sur la position d' <i>Aelurina planiceps</i> (Vigors et Horsfield) dans le système de la fam. <i>Felidae</i> . (Avec 1 planches et 4 dessins dans le texte).
* Бенедиктъ Дыбовскій и Ямъ Грохмалицкій. Къ познанію моллюсковъ Байкальскаго озера. I. <i>Baicaliidae</i> . 1. <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. III. Подродъ <i>Trachybaicalia</i> (v. Martens) Lindholm. (Съ 2-мя таблицами).	Benedikt Dybowski und Jan Grochmalicki. Beiträge zur Kenntnis der Baikalmollusken. I. <i>Baicaliidae</i> . 1. <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. III. Untergattung <i>Trachybaicalia</i> (v. Martens) Lindholm. (Mit 2 Tafeln)
* Бенедиктъ Дыбовскій. О каспійскихъ моллюскахъ изъ отдѣла <i>Turricaspiinae</i> subfam. nova, по сравненію съ <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. (Съ 3 таблицами).	Benedikt Dybowski. Ueber Kaspische Schnecken aus der Abteilung <i>Turricaspiinae</i> subfam. nova, zum Vergleich mit den <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. (Mit 3 Tafeln)
Статьи:	Mémoires:
* П. И. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галопроизводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть I.	P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil.
В. С. Ильинъ. Задачи изученія сравнительнаго испаренія растений.	* V. Ijijn. Etudes sur la respiration comparée des plantes.
Новыя изданія	*Publications nouvelles.

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.
Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

1913.

№ 17.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

1 ДЕКАБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

1 DÉCEMBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для изданія „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI série) — „Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série) — выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое іюня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятый Конференціею форматъ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ; статьи — не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академіяка, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго нумера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онѣ были доложены, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми важными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ въ С.-Петербургъ лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимается на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступленія, въ соотвѣствующихъ нумерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщений и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщений выдается по пятидесяти отписковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать отписки сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ отписковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ отписковъ ихъ сообщений и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ разсылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются бесплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и дополняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у коммиссіонеровъ Академіи, цѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

ИЗВЛЕЧЕНІЯ

ИЗЪ ПРОТОКОЛОВЪ ЗАСѢДАНІЙ АКАДЕМІИ.

ОБЩЕЕ СОБРАНИЕ.

ЗАСѢДАНІЕ 12 ОКТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Собранія, что 10/23 сентября с. г. скончался въ Львовѣ на 93-мъ году жизни отецъ Антоній Петрушевичъ, состоявшій почетнымъ членомъ Академіи съ 1904 года.

При семъ Непремѣнный Секретарь доложилъ Собранію, что Народному Дому въ Львовѣ, извѣстившему Академію о смерти о. Петрушевича послана была отъ имени Академіи телеграмма съ выраженіемъ соболезнованія (13 сентября с. г. № 2032).

Присутствовавшіе почтили память усопшаго вставаніемъ.

Секретарь Императорскаго Русскаго Географическаго Общества письмомъ на имя Непремѣннаго Секретаря отъ 9 октября с. г. за № 465 сообщилъ:

„20 сего октября исполнится 25 лѣтъ со дня смерти Н. М. Пржевальскаго.

„Желая отмѣнить этотъ день въ Петербургѣ, Совѣтъ Императорскаго Русскаго Географическаго Общества предполагалъ бы отслужить торжественную панихиду въ Казанскомъ Соборѣ, извѣстивъ о ней въ газетахъ „Новое Время“ и „Рѣчь“ отъ имени тѣхъ учрежденій, съ которыми наиболѣе всего была связана дѣятельность Пржевальскаго, т. е. Императорскаго Русскаго Географическаго Общества, Императорской Академіи Наукъ и Генеральнаго Штаба.

„Я бы очень просилъ Ваше Превосходительство увѣдомить меня, будетъ ли согласна Императорская Академія Наукъ принять участіе въ устройствѣ панихиды и, въ утвердительномъ случаѣ, сообщить, сколько повѣстокъ прислать для разсылки въ Ваше распоряженіе“.

Положено выразить согласіе.

Непремѣнный Секретарь сообщилъ, что получено письмо отъ почетнаго члена Академіи Д. Н. Анучина изъ Москвы отъ 5 сентября с. г. слѣдующаго содержанія:

„Приношу глубочайшую благодарность Императорской Академіи Наукъ за то высокое вниманіе, которымъ она меня почтила присылкой привѣтственной телеграммы по случаю моего 70-тилѣтія“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Членъ Государственнаго Совѣта т. сов. Сергѣй Михайловичъ Лукьяновъ (Кирочная, 24) принесъ въ даръ для Библіотеки Императорской Академіи Наукъ нижеслѣдующія изданія:

1) „Schola medica in qua...“; Venetiis, M. DC. XLVII.

2) „Лѣтописецъ, содержащій въ себѣ Россійскую исторію...“; печатанъ въ Московскоѣ Типографіи, 1781 года.

3) „Mélanges de morale, d'économie et de politique, extraits des ouvrages de Benjamin Franklin...“; t. I, Paris, 1826.

4) „La Religieuse“. Par Diderot. Paris, 1831.

Непремѣнный Секретарь сообщить, что благодарность послана 23 сентября с. г.

Положено принять къ свѣдѣнію и книги №№ 1, 3 и 4 передать во II Отдѣленіе Библіотеки, а № 2 — въ I Отдѣленіе.

Б. Л. Модзалевскій прислалъ въ Академію отъ 11 октября с. г. заявленіе слѣдующаго содержанія:

„Какъ душеприкащикъ скончавшагося въ 1910 году Николая Николаевича Кашкина и по уполномочію его отца Николая Сергѣевича Кашкина (жительствовающаго въ Калугѣ, по Московскоѣ ул.), имѣю честь представить при семъ, въ дополненіе къ переданному мною въ 1910 году въ Рукописное Отдѣленіе Библіотеки Академіи Архиву Кашкиныхъ, еще: книгу рескриптовъ и указовъ Императрицы Екатерины II генералу Евгенію Петровичу Кашкину и ишемъ къ нему князя А. А. Вяземскаго, графа З. Г. Чернышева, графа А. А. Безбородка, Цесаревича Павла, Принца Генриха и другихъ лицъ, а также семейныя бумаги и переписку съ конца XVIII в. до 1880 годовъ изъ того же архива Кашкиныхъ“.

Положено благодарить жертвователя, а рукописи передать въ Рукописное Отдѣленіе I-го Отдѣленія Библіотеки.

Книгоиздательство Таушъ и Гроссе (Tausch und Grösse—Halle) препроводили по порученію графа К. Разумовскаго одинъ экземпляръ сочиненія графа „Aus alten Zeiten. Graf Kirill Grigoriewitsch Rasumovsky. 1728—1803. Ein Gedenkblatt für den letzten Hetman der Ukraine. Als Manuskript gedruckt. Halle a. d. S. 1913“.

Непремѣнный Секретарь сообщить, что имъ послана благодарность графу К. Разумовскому отъ 17 сентября с. г., въ отвѣтъ на которую графъ К. Разумовскій письмомъ отъ 4 октября н. ст. с. г. увѣдомилъ, что названная книга подана въ количествѣ всего 30 экземпляровъ.

Положено книгу передать во II Отдѣленіе Библіотеки.

ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

засѣданіе 16 октября 1913 года.

За Министра Народнаго Просвѣщенія Товарищъ Министра В. Т. Шевяковъ обратился къ Президенту Академіи съ отношеніемъ отъ 11 октября с. г. за № 46539 нижеслѣдующаго содержанія:

„Вслѣдствіе отношенія отъ 11 сентября с. г., за № 2947, имѣю честь почтительнѣйше довести до свѣдѣнія Вашего Императорскаго Высочества, что Директоръ Николаевской Главной Астрономической Обсерваторіи, ординарный академикъ, тайный совѣтникъ О. А. Баклундъ командированъ въ качествѣ технического представителя Министерства Народнаго Просвѣщенія въ Парижъ на международную конференцію по вопросу о передачѣ безпроводнымъ телеграфомъ часовыхъ сигналовъ, о чемъ ему уже сообщено непосредственно“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Комитетъ по празднованію 25-лѣтняго юбилея профессора Л. Дюнарка въ дополненіе къ извѣщенію (доложенному въ засѣданіи 18 сентября с. г. § 533) прислалъ приглашеніе на чествованіе.

Непременный Секретарь сообщилъ, что имъ послана привѣтственная телеграмма отъ имени Академіи.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ В. В. Заленскій представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія, сочиненіе К. Н. Давыдова, подъ заглавіемъ: „Исслѣдованія надъ процессами реституціи червей (Немертинъ, архіаннелидъ и низшихъ полихэтъ)“ [К. N. Davydov. Recherches sur les processus de restitution chez les vers (némertiens, archiannelides et polychètes inférieurs)].

Положено напечатать эту работу въ „Трудахъ Особой Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи Императорской Академіи Наукъ“ въ 1914 году.

Академикъ Н. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія, статью А. П. Кириченко: „Къ познанію семейства *Cimiciidae* Latr. (= *Clinocoridae* Kirk), (Hemiptera—Heteroptera)“. [А. N.

Kiritshenko (Kiričenko), Ad cognitionem *Cimicidae* Latr. (= *Clinocoridae* Kirk.). (*Hemiptera* — *Heteroptera*).

Положено напечатать эту статью въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Академикъ Н. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія статью А. А. Бялыницкаго-Бирули: „Матеріалы по систематикѣ и географическому распространенію млекопитающихъ. V. О положеніи *Aelurina planiceps* (Vigors et Horsfield) въ системѣ сем. *Felidae*“. (Съ 1 табл. и 4 рис. въ текстѣ). [А. А. Białynickij-Birulia. Contributions à la classification et à la distribution géographique des mammifères. V. Sur la position d'*Aelurina planiceps* (Vigors et Horsfield) dans le système de la fam. *Felidae* (Avec 1 planche et 4 dessins dans le texte)].

Положено напечатать эту статью въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Академикъ Н. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія статью В. Л. Біанки подъ заглавіемъ: „Списокъ птицъ, наблюдавшихся въ теплый періодъ 1897—1913 гг. въ береговой полосѣ Петергофскаго уѣзда между деревнями Лебяжья и Черная Лахта“ (V. L. Bianchi. Liste des oiseaux observés durant la période chaude des années 1897—1913 dans la zone litorale du district de Peterhof entre les villages Lébiashié et Tchornaja Rétchka).

Положено напечатать эту статью въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Академикъ П. И. Вальденъ читалъ нижеслѣдующее:

„Прплагая при семъ рукописное сочиненіе лаборанта Химической Лабораторіи Академіи Наукъ Г. Н. Антонова подъ заглавіемъ: „L'Uranium Y et la place qu'il occupe dans la série de l'uranium“, par G. N. Antonov — (Ураній Y и его мѣсто въ серіи Уранія), покориѣйше прошу Отдѣленіе разрѣшить напечатать его въ „Извѣстіяхъ“.

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Директоръ Геологическаго Музея академикъ Ѳ. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Геологическій Музей Академіи Наукъ получилъ изъ раскопокъ, произведенныхъ въ Сигнахскомъ уѣздѣ Тифлисской губ., въ урочищѣ Ельдаръ, интересныя коллекціи третичныхъ позвоночныхъ, указывающія на возможность добыть въ этомъ пунктѣ весьма цѣнные матеріалы для познанія третичной фауны Закавказья. Мѣсто раскопокъ ископаемыхъ находится на казенной землѣ. Въ виду этого имѣю честь просить Академію Наукъ обратиться къ Главномууправляющему Земледѣліемъ и Землеустройствомъ съ просьбой предоставить Академіи исключительное право

производить раскопки въ означенной мѣстности съ цѣлью добычи ископаемыхъ животныхъ. Точное обозначеніе мѣстности: проходъ изъ степи Ельдаръ къ р. Юрѣ, между горами, обозначенными на прилагаемой пятиверстной картѣ Кавказа названіемъ Эйларъ-оуги, и вершиной горы Эйларъ, въ долготѣ $63^{\circ}47'$ и широтѣ $41^{\circ}11'$.

Положено сдѣлать соответствующія сношенія.

Директоръ Геологическаго Музея академикъ Ѳ. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее:

„Имѣю честь просить Физико-Математическое Отдѣленіе о командированіи младшаго ученаго хранителя М. В. Баярунаса въ Сигнахскій уѣздъ Тифлисской губерніи, на р. Юру для наблюденія за раскопками позвоночныхъ въ урочищѣ Ельдаръ. Средства на эту поѣзду имѣются изъ остатковъ, выданныхъ мнѣ на раскопки позвоночныхъ въ Южной Россіи. Попутно г. Баярунасъ посѣтитъ Саратовъ для осмотра ископаемаго позвоночнаго, найденнаго въ Сергіевскомъ Аткарскаго уѣзда.

Разрѣшено, о чемъ положено сообщить въ Правленіе для исполненія.

ЗАСѢДАНІЕ 30 ОКТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Министерство Торговли и Промышленности отношеніемъ отъ 19 октября с. г. за № 24235 увѣдомило Академію, что изъ двухъ представителей отъ Министерства Торговли и Промышленности въ Комитетѣ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи остается на будущее время инженеръ для техническихъ занятій V класса Отдѣла Торговыхъ Портовъ, инженеръ путей сообщенія статскій совѣтникъ Пастаковъ.

Положено сообщить директору Николаевской Главной Физической Обсерваторіи.

Отъ Физико-Математическаго Факультета Императорскаго Московскаго Университета поступило объявленіе объ открытіи въ названномъ Университетѣ конкурса на соисканіе вакантной каюедры астрономіи и геодезіи.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Русское Астрономическое Общество прислало въ Академію экземпляръ „Правилъ о преміяхъ имени С. С. Сольскаго при Русскомъ Астрономическомъ Обществѣ“, съ просьбой напечатать.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Управленіе постройки Соединительной линіи между Имперскою и Финляндскою желѣзнодорожными сѣтями при отношеніи отъ 16 октября с. г. за № 11046 препроводило въ Академію отчетъ (въ 2 экз.), составлен-

ный инженеромъ А. О. Скварченко, о произведенныхъ имъ, по порученію начальника работъ, опытахъ на Соединительной линіи по изслѣдованію вопроса обезпеченія отъ замерзанія водопроводныхъ трубъ поддерживаніемъ въ нихъ циркуляціи воды.

Положено благодарить Управление, а книги передать: одинъ экземпляръ въ I-ое Отдѣленіе Библіотеки, а другой въ Библіотеку Николаевской Главной Физической Обсерваторіи.

Академикъ Н. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія, работу К. М. Дерюгина: „Фауна Кольскаго залива и условія ея существованія“. Часть III. Экологія и біогеографія. [С. М. Dériouguine (DerYugin). Sur la faune du golfe de Kola et les conditions de son existence. III. Oecologie et biogéographie].

Къ статьѣ приложена карта, чертежи и рисунки.

Положено напечатать эту статью въ „Запискахъ“ Академіи.

Академикъ П. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія, статью Б. Дыбовскаго (Benedikt Dybowski): Ueber Kaspische Schnecken aus der Abteilung *Turricaspinae* subfam. nova. Zum Vergleich mit den *Turribaicalinae* subfam. nova (Mit 3 Tafeln) [О Каспійскихъ моллюскахъ изъ отдѣла *Turricaspinae* subfam. nova (съ 3 таблицами)].

Положено напечатать эту статью въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Академикъ Н. В. Насоновъ представилъ Отдѣленію, съ одобреніемъ для напечатанія, статью Б. Дыбовскаго и М. Грохмалицкаго (Benedikt Dybowski und Jan Grochmalicki): Beiträge zur Kenntniss der Baicalmollusken. I. *Baicaliidae*. 1. *Turribaicalinae* subfam. nova. III. Untergattung *Trachibaicalia* (v. Martens) Lindholm. (Mit 2 Tafeln). [Къ познанію моллюсковъ Байкальскаго озера. I. *Baicaliidae*. 1. *Turribaicalinae* subfam. nova. III. Подродъ *Trachibaicalia* (v. Martens) Lindholm (съ 2 таблицами)].

Положено напечатать эту статью въ „Ежегодникъ Зоологическаго Музея“.

Академикъ князь В. Б. Голицынъ читалъ нижеслѣдующее:

„Пѣтомъ текущаго года Главной Физической Обсерваторіей былъ командированъ завѣдующій Отдѣленіемъ съѣти станціи Романовской Аэрологической Обсерваторіи М. М. Рыкачевъ на плавучій маякъ Люзерортъ для изслѣдованія разныхъ слоевъ атмосферы надъ водной поверхностью при помощи змѣевъ. Полученные М. М. Рыкачевымъ результаты представляютъ несомнѣнный интересъ.

„Прошу Физико-Математическое Отдѣленіе выразить признательность Академіи Начальнику Главнаго Гидрографическаго Управленія генераль-

лейтенанту М. Е. Жданко и командиру маяка Люзерортъ капитану 1-го разряда Карлу Мартыновичу Конга за содѣйствіе, оказанное М. М. Рыкачеву при исполненіи имъ возложеннаго на него порученія“.

Положено благодарить М. Е. Жданко и К. М. Конга отъ имени Академіи.

Академикъ В. И. Вернадскій читалъ записку о необходимости немедленныхъ ассигнованій на изслѣдованіе мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ и на оборудованіе минералогической лабораторіи для изслѣдованія добываемыхъ матеріаловъ; вмѣстѣ съ тѣмъ академикъ В. И. Вернадскій возбудилъ вопросъ объ объявленіи радиоактивныхъ рудъ государственною собственностью.

Положено принять предложеніе академика В. И. Вернадскаго, записку напечатать въ приложеніи къ протоколу настоящаго засѣданія и слѣдственно возбудить ходатайство предъ Совѣтомъ Министровъ о внесеніи въ законодательныя учрежденія законопроекта объ ассигнованіи кредитовъ на изслѣдованіе мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ и на изслѣдованіе самыхъ минераловъ.

Въ виду этого положено избрать Комиссію изъ академиковъ: А. П. Карпинскаго, князя Б. Б. Голицына, Ф. Н. Чернышева, В. И. Вернадскаго и П. П. Вальдена и поручить ей рассмотреть записку академика В. И. Вернадскаго для срочнаго составленія вышеуказаннаго законодательнаго предположенія, а также для представленія доклада Отдѣленію по вопросу объ объявленіи радиоактивныхъ минераловъ государственною собственностью.

Директоръ Зоологическаго Музея академикъ Н. В. Пасоковъ просилъ Отдѣленіе утвердить С. Н. фонъ-Вика въ званіи корреспондента Зоологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ и доложилъ Отдѣленію, что экспедиція С. Н. фонъ-Вика, собиравшая зоологическіе матеріалы въ Египетскомъ Суданѣ, на Голубомъ Нилѣ и рѣкѣ Дындръ, по командированію Академіи въ составѣ С. Н. фонъ-Вика и препаратора Зоологическаго Музея К. П. Функсона, возвратилась 20 мая с. г. и доставила весьма цѣнный матеріалъ какъ по позвоночнымъ (болѣе 200 экз.), такъ и по безпозвоночнымъ.

Положено принять къ свѣдѣнію и утвердить С. Н. фонъ-Вика въ званіи корреспондента Зоологическаго Музея, о чемъ сообщить для свѣдѣнія въ Правленіе.

Приложеніе къ протоколу засѣданія Физико-Математическаго Отдѣленія 30 октября 1913 года (къ § 652).

Записка о необходимости безотлагательнаго изслѣдованія мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ въ Россіи.

Сейчасъ вновь выдвинулся въ общественномъ сознаніи вопросъ о радіи и ея мѣсторожденіяхъ. Успѣхи медицины поставили на очередь использование солей радія и мезоторія для лѣченія болѣзней, и за послѣдніе $1\frac{1}{2}$ года достигнуты въ этомъ отношеніи, по словамъ специалистовъ, серьезныя и поразительныя результаты въ излѣченіи раковыхъ заболѣваній.

Жизнь требуетъ предоставленія достаточныхъ количествъ этихъ солей въ распоряженіе больницъ и лѣчебныхъ учрежденій, а между тѣмъ ихъ запасы, находящіеся сейчасъ на рынкѣ или могущіе поступить туда въ ближайшее время, едва ли въ состояніи правильно удовлетворять растущую потребность. Не говоря о возможномъ вздорожаніи и безъ того дорогихъ препаратовъ этихъ тѣлъ, не исключена возможность ихъ недостатка или медленности въ удовлетвореніи требованій. Особеннаго вниманія заслуживаетъ положеніе этого дѣла въ Россіи, такъ какъ у насъ сейчасъ нѣтъ правильной разработки радіевыхъ рудъ, и въ то же время въ нашей странѣ не сосредоточены значительныя запасы добытыхъ солей радія или могущихъ ихъ дать радіевыхъ рудъ, какъ это сдѣлано во Франціи, Англіи, Германіи, Австро-Венгріи и Соединенныхъ Штатахъ Сѣверной Америки.

Необходимо или усиленно пріобрѣсти возможно большія количества радіевыхъ и мезоторіевыхъ солей или найти въ предѣлахъ нашей страны источники ихъ полученія. Очевидно, задача перваго рода не можетъ быть сдѣлана сейчасъ, въ моментъ подъема общаго вниманія къ этимъ тѣламъ. Я лично думаю, что мы находимся только въ началѣ этого подъема и что сознаніе важности, силы и, очевидно, возможной благотворности того великаго и своеобразнаго источника энергіи, который открытъ намъ въ радиоактивныхъ элементахъ, будетъ въ дальнѣйшемъ только расти. Къ тому же, очевидно, нежелательно ставить научныя и жизненныя потребности нашей страны въ зависимость отъ условій, отъ насъ неза-

высшимыхъ. Съ этимъ можно мнряться лишь при отсутствіи другихъ выходовъ къ ихъ удовлетворенію.

Очевидно, соображенія эти и другія, всёмъ ясныя, неотложно требуютъ нахожденія и использованія источниковъ радія и мезоторія, если они имѣются въ предѣлахъ нашей страны въ достаточномъ количествѣ.

Въ сознаніи этой необходимости въ Императорской Академіи Наукъ уже въ 1909 году былъ поставленъ на очередь вопросъ о необходимости изученія мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ въ предѣлахъ Россійской Имперіи, и весной 1910 года Академія Наукъ, лишённая въ то время всякой матеріальной возможности помочь этому дѣлу, пыталась— неудачно — получить небольшую сумму въ 1500 рублей для начала дѣла. Я не буду излагать здѣсь всёмъ извѣстныхъ попытокъ полученія нужныхъ для веденія этого дѣла средствъ. Въ концѣ концовъ, послѣ нѣсколькихъ ходатайствъ, мы получили всего 16500 рублей, считая и частныя пожертвованія, вмѣсто просимыхъ нами изъ государственныхъ средствъ 46000 рублей на производство экспедиціоннаго разслѣдованія радіевыхъ мѣсторожденій Россіи и созданія Минералогической Лабораторіи для изслѣдованія полученныхъ продуктовъ. На эти средства сейчасъ ведутся изслѣдованія и создана Минералогическая Лабораторія для обработки собраннаго матеріала. Но, очевидно, медленное и столь ограниченное поступленіе средствъ не позволило ни правильно развернуть это дѣло ни повести его столь энергично, какъ того требуетъ его существо и его значеніе. Въ мотивахъ, по которымъ Академія Наукъ получила отказъ въ удовлетвореніи своего послѣдняго ходатайства, было указано, что нужныя для веденія дѣла средства она можетъ взять изъ той суммы на ученія предпріятія, какая имѣется къ ея распоряженію по новымъ штатамъ. Однако, всёмъ намъ извѣстно, сколь недостаточна эта сумма для удовлетворенія все растущей и долго сдавленной, изъ-за отсутствія денежныхъ средствъ, дѣятельности Академіи Наукъ. Мы сейчасъ вынуждены удовлетворять изъ нея лишь часть нашихъ научныхъ потребностей, ограничивать нашу работу или изыскивать другія средства на ея исполненіе. Для всякаго члена Академіи Наукъ ясно, что получать изъ этой суммы средства на радіевыя работы немислимо безъ нарушенія другихъ, столь же научно важныхъ потребностей Академіи. Посему я не считъ себя даже въ правѣ пойти по указанному намъ представителями правительства пути и не входилъ съ соответствующимъ ходатайствомъ въ Академію. Къ тому же, я считалъ и считаю, что дѣло изслѣдованія радиоактивныхъ мѣсторожденій Россіи имѣетъ — помимо научнаго значенія — значеніе государственное и требуетъ исполненія вне очереди, такъ какъ вызывается запросами дня и потому, очевидно, не можетъ лечь въ бѣльшей своей части на средства Академіи Наукъ, идущія на восполненіе ея обычныхъ и текущихъ потребностей. Все же Академія Наукъ, а равно и другія учрежденія пришли къ намъ на помощь въ нашей работѣ. Такъ, на средства Общества содѣйствія опытнымъ наукамъ имени Леденцова въ Москвѣ:

была оборудована спектроскопическая часть нашей Лаборатории, на средства Геологического Музея Академии и Императорского С.-Петербургского Минералогического Общества произведены одна изъ поѣздокъ на Байкаль и часть работъ въ Ильменскихъ горахъ, на средства Кабинета Его Императорскаго Величества начато предварительное разслѣдованіе торіантовыхъ росыпей бассейна Газмура. Въ то же самое время Правленіе Академии Наукъ тратитъ около 2000 рублей въ годъ на квартиру Минералогической Лаборатории.

Все эти средства поступали медленно, въ разное время и, очевидно, не даютъ возможности вести дѣло разслѣдованія радиоактивныхъ рудъ, какъ слѣдуетъ. Они далеко не достигаютъ той суммы въ 46000 руб., которая была выставлена въ началѣ, какъ минимальная, въ полномъ сознаніи трудности ея получения. Долженъ также сказать, что стоимость Минералогической Лаборатории и ея организациі была мною недооцѣнена, и, какъ будетъ видно ниже, она, по существу дѣла, требуетъ гораздо большіихъ средствъ, чѣмъ это раньше предполагалось.

Прошло нѣсколько лѣтъ послѣ начала дѣла, и сейчасъ жизнь потребовала отвѣта на вопросъ, поставленный въ 1910 году Академіей Наукъ. Отвѣта этого мы дать не можемъ, такъ какъ не имѣемъ достаточныхъ средствъ для его рѣшенія. Въ виду этого необходимость предоставленія такихъ средствъ обратила сейчасъ на себя вниманіе русскаго общества. По инициативѣ профессора В. О. Снегирева на это обратили вниманіе медицинскія учрежденія Москвы, въ Московскую Городскую Думу внесено предложеніе объ оказаніи матеріальной помощи нашимъ изслѣдованіямъ, въ Государственную Думу внесено законопожеланіе объ ассигнованіи 100000 руб. въ распоряженіе Академии Наукъ на изслѣдованіе мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ въ Россіи и правильную организацию нужной для этого Минералогической Лаборатории. Недавно академикъ князь Б. Б. Голицынъ и я были приглашены въ Больничную Комиссію С.-Петербургской Городской Думы, гдѣ намъ было заявлено, что, буде мы сочтемъ это для дѣла полезнымъ, Больничная Комиссія внесетъ въ С.-Петербургскую Городскую Думу предложеніе о ходатайствѣ передъ правительствомъ объ отпускѣ средствъ, необходимыхъ для изслѣдованія и непользованія русскихъ мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ. Намъ обомъ казалось, что это можетъ быть только желательнымъ и въ этомъ смыслѣ мы высказались.

При этихъ условіяхъ мнѣ кажется необходимымъ и правильнымъ, чтобы и Академія Наукъ, сама, съ своей стороны выступила съ указаніемъ на необходимость отпуска нужныхъ средствъ въ достаточномъ размѣрѣ для окончанія начатыхъ ею изслѣдованій.

Сейчасъ въ моемъ распоряженіи осталось около 6000 руб., которые очевидно совершенно недостаточны для окончанія начатыхъ изслѣдованій и въ тоже время Минералогическая Лабораторія далеко не оборудована и не организована. Намъ были въ 1911—1913 годахъ организованы из-

слѣдованія въ Ферганѣ, Сибири, на Кавказѣ и Закавказьи, Уралѣ. Оттуда поступилъ драгоценный матеріалъ, который начать изслѣдованіемъ въ нашей Лабораторіи, которая однако могла болѣе правильно функционировать только съ 1912 года.

Результаты для Кавказа и Закавказья получились съ точки зрѣнія радиоактивныхъ рудъ отрицательные. Мы ихъ не нашли въ мѣстностяхъ для которыхъ имѣлись указанія въ научной литературѣ или въ которыхъ можно было предполагать ихъ присутствіе по нѣкоторымъ научнымъ соображеніямъ. Однако работа для Кавказа не закончена — требуется разслѣдованіе одного мѣсторожденія, указаннаго въ свое время барономъ Унгернъ-Штернбергомъ и повторное выясненіе мѣсторожденія уранинита, анализъ котораго былъ навѣчанъ въ 1912 году г. Соколовымъ въ Журналѣ Русскаго Физико-Химическаго Общества. Указанная имъ мѣстность не была найдена покойнымъ хранителемъ нашего Музея Г. И. Касперовичемъ и оказалась неизвѣстной мѣстнымъ властямъ и жителямъ. Но я полагаю, что вопросъ всетаки еще требуетъ выясненія. Неожиданная смерть Касперовича помѣшала организаціи этихъ изслѣдованій въ текущемъ году и мы отложили заканчиваніе Кавказскихъ работъ на лѣто 1914 года. Новыхъ ассигнованій они не потребуютъ.

Для Урала изслѣдованы старыя, давно указанныя мѣсторожденія радиоактивныхъ рудъ и въ нѣсколькихъ мѣстахъ открыты новыя. Однако, нигдѣ здѣсь мы не имѣемъ ясныхъ наведеній на возможность полученія радионосныхъ минераловъ въ количествѣ, позволяющемъ начать радиоактивную развѣдку. Въ тоже самое время съ научной точки зрѣнія — генезиса и свойствъ радиоактивныхъ минераловъ — эти изслѣдованія требуютъ самаго энергичнаго разслѣдованія и обѣщаютъ много новаго и интереснаго. Мы предполагаемъ въ 1914 году дальше расширить наши работы въ этой области и только тогда выяснитъ, можно или нѣтъ имѣть надежду получить здѣсь не только радіевые минералы, но и ихъ количества, дѣлающія ихъ рудой на радій. Я не считаю, что мы здѣсь имѣемъ отрицательный результатъ, какъ мы имѣемъ его для изученныхъ мѣстъ Закавказья. Если мы получимъ новыя средства на дальнѣйшія изысканія и Минералогическую Лабораторію, остающаяся сумма отъ 16500 руб. можетъ быть направлена на Кавказъ и Уралъ.

Сейчасъ болѣе вниманія съ практической точки зрѣнія должны возбудить къ себѣ мѣсторожденія радиоактивныхъ минераловъ въ припайскихъ отрогахъ Ферганы, на Хамарь-Дабанѣ въ Прибайкальи и въ золотоносныхъ россыяхъ бассейна Газимура Нерчинскаго округа. Сюда должны быть направлены въ данный моментъ и главныя средства для выясненія вопроса о возможныхъ запасахъ радія и главныя усилія.

Въ Ферганѣ въ Тюя-Муюнѣ, мы имѣемъ гнездовое мѣсторожденіе вавадіевыхъ соединений урана, кальция и мѣди. Мѣсторожденіе это принадлежитъ частной компаніи, которая добыла здѣсь много тысячъ пудовъ урановой руды — но до сихъ поръ не произвела разслѣдованія

мѣсторожденія, которое позволяло бы опредѣлить имѣющіеся здѣсь запасы. Компанія эта — общество ферганскихъ металловъ — имѣетъ въ Петербургѣ заводъ, гдѣ разрабатывались ферганскія руды на ванадій, мѣдь и уранъ и сейчасъ въ ея складахъ имѣются значительные запасы обогащенныхъ радіемъ остатковъ, которые постепенно сбываются за границу. Въ этихъ остаткахъ находятся количества солей радія, которыя по разнымъ указаніямъ, достигаютъ 2, а можетъ быть и больше граммъ. Конечно, всѣ эти указанія требуютъ проверки. Несомнѣнно однако одно — остатки эти приведены въ состояніе, не позволяющее извлечь сейчасъ радій тѣми способами, какими онъ извлекается изъ другихъ рудъ. Радій находится въ остаткахъ этого общества въ массѣ сѣрно-кислаго барита — но въ рудѣ онъ отнюдь не соединенъ въ большей своей части съ баритомъ, который обычно въ Тюя-Муюнѣ не радиоактивенъ или очень слабо радиоактивенъ, а сильно радиоактивна только часть барита, включеннаго въ неизмѣненную руду (по наблюденіямъ К. А. Ненадкеевича). Поэтому такое исключительно неблагоприятное для практической добычи радія находеніе его въ баритовыхъ остаткахъ зависить не отъ свойствъ руды, а отъ тѣхъ манипуляцій, какія были съ ней проведены на С.-Петербургскомъ заводѣ. Неясно также, весь ли радій руды попалъ въ радіевые остатки. Тѣмъ не менѣе едва ли слѣдуетъ отвѣстись безразлично къ находенію здѣсь въ С.-Петербургѣ порядочнаго запаса солей радія.

Надо однако имѣть въ виду, что и руды на радій въ Тюя-Муюнѣ являются совершенно исключительными по своему составу. Главной рудой является землистое тѣло, минералогически новое, до сихъ поръ нами окончательно неизслѣдованное, очень богатое V, U, Cu, Ca, но содержащее цѣлый рядъ другихъ химическихъ элементовъ — As, Bi, Tl, Pb и т. д. Я не знаю сейчасъ нигдѣ ни одной урановой руды, ему авалогичной. Какъ продукты его измѣненія являются разнообразныя соединенія ванадіевыхъ кислотъ, какъ радиоактивныя, напр. тюямунитъ, такъ и нерадиоактивныя, напр. туравитъ, моттрамитъ, аланитъ. Среди минераловъ здѣсь находящихся, мы имѣемъ нѣсколько новыхъ тѣлъ, химическое изслѣдованіе которыхъ представляетъ большія трудности и далеко не закончено.

Само мѣсторожденіе лежитъ въ области палеозойскихъ известняковъ, имѣетъ характеръ гнѣзда, связаннаго съ очень многочисленными въ этой области пещерами; соединенія, содержащія ванадій, выпали изъ водныхъ — вѣроятно горячихъ — растворовъ. Ничто не указываетъ, чтобы это гнѣздо являлось въ этой области единственнымъ.

Къ сожалѣнію, мы не имѣемъ здѣсь вполне надежнаго руководства въ сравненіи съ другими авалогичными мѣсторожденіями. Не говоря уже о томъ, что минералогія соединеній ванадія вообще изучена очень мало, немного имѣется ванадіевыхъ мѣсторожденій, которыя приближаются къ ферганскимъ. Наиболѣе близки мѣсторожденія Ута и

Колорадо, которая сейчас является видным источником радия на мировом рынке. Однако, здесь главной рудой на радий являются ванадаты уранил-кальция и уранил-калия — карнотит и как теперь оказывается толумит, который был описан Ненадкевичем из Ферганских месторождений. Эти американские месторождения лежат в песчанниках, занимают большие пространства, образуя гнездовые обогащения вблизи сбросов — тектонических нарушений земной коры. Они недостаточно изучены и сейчас энергично изучаются Американским Геологическим Комитетом и Рудным Департаментом Вашингтонского Правительства. Во всяком случае сравнение с этими месторождениями заставляет скорее ожидать возможности нахождения новых месторождений в Фергань. Местные жители упорно указывают на их присутствие.

Все это заставляет внимательно отнестись к изучению Ферганских месторождений, где необходимо: 1) произвести исследование радиоактивности источников, осадков пещер, воздуха в некоторых местах; 2) исследовать месторождение Тюя-Муюна и проверить указания на другие ему аналогичные. Чрезвычайно желательно выяснить более точно тектонику этой местности, очень сложную. Это сейчас вполне возможно сделать, так как Геологический Комитет подготавливает геологическую карту этой местности и необходимо будет лишь произвести более детальную геологическую съемку данного района. Я думаю, что Академии Наук придется снестись по этому делу с Геологическим Комитетом. Я полагаю, что для Ферганских исследований потребуется до 30000 руб., считая стоимость оплаты трех исследователей (около 4800 руб. каждый в год), приобретение инструментов и первые расходы.

Второй областью, подлежащей исследованию, является Прибайкалье. Здесь мы имеем область совершенно других пород и других радиоактивных минералов. Что касается последних, то имеющиеся в моих руках образцы указывают на новые, раньше неизвестные минералы или новые их разновидности. Сейчас у нас в Лаборатории К. А. Ненадкевичем ведется исследование радиоактивных ортитов из трех мест Прибайкалья. Ортиты обычно слабо радиоактивны, но Прибайкальские содержат до 3.5% ThO_2 и сильно радиоактивны. Мною исследуется новый минерал, месторождение которого найдено горн. инж. К. Ф. Егоровым, может быть главная радиоактивная руда Прибайкалья, содержащая свыше 23% U_3O_8 . Этот минерал принадлежит к группе бетафита — титанолюбовых и титанофанталовых соединений, богатых ураном, которые впервые открыты Лакруа в прошлом году на Мадагаскар. Любопытно, что и на Мадагаскар встречены ортиты, богатые ThO_2 . Надо иметь в виду, что добыча радия из Мадагаскарских радиевых руд этой группы представляет еще не разрешенные химические затруднения. Исследование Прибайкалья потребует больших

суммъ, такъ какъ здѣсь стоимость работы отдѣльнаго изслѣдователя, по опыту Геологическаго Комитета, указанному мнѣ ак. Ѳ. Н. Чернышевымъ, значительно больше, — до 7 500 руб. въ годъ. Сверхъ сего здѣсь нѣтъ топографическихъ картъ. Слѣдовательно, возможно, что придется сперва вести топографическую съемку. Считая двухъ топографовъ, будетъ необходима оплата ихъ труда въ 4 500 руб. каждому, т. е. 9 000 руб. въ годъ, — а можетъ быть на два года 18 000 руб. Считая непредвидѣнные расходы и грубыя развѣдки, необходимо положить для Прибайкалья 40 000 руб. но крайней мѣрѣ, а если полевая работа изслѣдователей продолжится, хотя бы частію два года, то 50 000 руб.

Наконецъ третій районъ представляетъ область торіанитовъ на земляхъ Кабинета Его Императорскаго Величества въ Нерчинскомъ округѣ, открытыхъ горн. инженеромъ С. Д. Кузнецовымъ. Торіанитъ, извѣстный одно время на Цейлонѣ, даетъ значительную часть того радія, который сейчасъ находится въ рукахъ человѣчества. Это — соединеніе, 90—95% котораго состоитъ изъ окисей тора и урана, съ преобладаніемъ тора. Радій и мезоторій изъ него добываются безъ особыхъ затрудненій. На изслѣдованіе этихъ мѣсторожденій, считая людей, топографа и грубыя развѣдки, необходимо будетъ не менѣе 20 000 рублей.

Очевидно, при производствѣ этихъ разслѣдованій мы не должны оставлять безъ вниманія и другихъ возможныхъ областей радиоактивныхъ минераловъ. Такимъ является Алтай съ указаніями на радиоактивные ортиты и монациты и монацитовыя россыпи Нерчинскаго округа. вмѣстѣ съ тѣмъ было бы желательно направить разслѣдованія въ области, гдѣ до сихъ поръ радиоактивные минералы не указаны, но гдѣ они могутъ быть. Такова область древнихъ пермскихъ песчанниковъ въ предѣлахъ Пермской, Уфимской и Оренбургской губ., гдѣ въ XVIII и въ первой половинѣ XIX вѣка шла разработка мѣдныхъ рудъ. Эти мѣста имѣютъ много аналогій съ областью американскихъ мѣсторожденій Ута и Колорадо: и здѣсь встрѣчены ванадіевыя и хромовыя соединенія, аналогично тому, что извѣстно и тамъ. На все эти предварительныя развѣдки желательно имѣть сумму до 10 000 рублей.

Наконецъ, самое важное орудіе при этой работѣ — организація Лабораторій. Минералогическая Лабораторія, — конечно, не радіевая лабораторія, но Минералогическая Лабораторія, приспособленная для изслѣдованія радиоактивныхъ минераловъ, оказывается, стоитъ гораздо дороже, чѣмъ обычная Минералогическая Лабораторія. Я сдѣлалъ ошибку въ свое время, совершенно нецѣнивъ новыя условія работы. Считая организацію спектроскопической работы на средства Общества Леденцова, нами сейчасъ затрачено на Лабораторію болѣе 8 000 рублей, — но мы далеки отъ удовлетворенія текущихъ ея потребностей. Я считаю необходимымъ имѣть въ своемъ распоряженіи для окончательнаго оборудованія Лабораторій еще сумму около 20 000 руб. вмѣстѣ съ тѣмъ не могу не отмѣтить слѣдующей, тоже своевременно мной сдѣланной оплошности въ ея орга-

низаций. Сейчас мы работаем втроем — я и два мои помощника — К. А. Ненадкевичъ и Б. А. Линденеръ; — но Б. А. Линденеръ всецѣло занятъ организаціей спектроскопической работы и фотографіей. У насъ нѣтъ даже особаго служителя въ Лабораторіи; мы вынуждены сами производить такую работу, которую можетъ легко сдѣлать хорошій студентъ. Работая въ области химически столь мало изученной, какъ химія урана, ванадія, тора, ніоба, тантала, рѣдкихъ земель — намъ приходится много времени тратить на выработку методовъ работы. Въ тоже время поступающіе къ намъ минералы — новые и не только новыя разновидности, но представители новыхъ группъ, требующіе при работѣ особъхъ условій. Сейчасъ для насъ выяснилось, что идти однимъ аналитическимъ путемъ здѣсь нельзя; въ этомъ году мы начали и синтетическую работу. Отложить эту работу нельзя, такъ какъ безъ нея нѣтъ возможности двинуться дальше въ этой области. Въ области минералогіи радія раньше всего необходимо выяснить хотя бы въ общихъ чертахъ химическій составъ природныхъ соединений U, Th, Nb, Ta, по отношенію къ которымъ сейчасъ наши химическія знанія не имѣютъ никакой твердой почвы. И въ тоже время одновременно съ такой очень трудной и мѣшкотной работой, необходимо все время дѣлать самые обычные химическіе анализы, опредѣлять уранъ, радиоактивные свойства минераловъ, породъ, осадковъ. Для этого необходимы интеллигентные помощники. Я считаю совершенно непроизводительной затрату на это моего труда и труда К. А. Ненадкевича. Мы и не въ состояніи справиться съ той огромной областью химическихъ пробъ, которая привносится при изслѣдованіяхъ радиоактивныхъ минераловъ. Надо имѣть въ виду, что часто безъ химическихъ и радиоактивныхъ пробъ нельзя и отличить нужные, богатые радіемъ, природные продукты отъ другихъ тѣхъ, съ ними ничего общаго не имѣющихъ. Едва ли есть другая область минераловъ, гдѣ было бы такъ трудно разбираться въ минералахъ, различать ихъ другъ отъ друга. Я считаю поэтому желательнымъ и необходимымъ имѣть на три года на такой оплачиваемый интеллигентный трудъ и анализы по 5000 руб. въ годъ.

Такимъ образомъ въ общей суммѣ необходимо будетъ имѣть по крайней мѣрѣ 145000 руб.; изъ нихъ часть расходовъ можетъ быть разбита на два года, а 5000 перенесены на третій.

Конечно, необходимо имѣть въ виду, что эта сумма отнодь не включаетъ расходовъ, сопряженныхъ съ практической развѣдкой радіевыхъ мѣсторожденій, если таковая будетъ найдена необходимой. Эти развѣдки не являются задачей той предварительной работы, которая должна быть раньше исполнена и на которую должна пойти исчисленная сумма. Они стоятъ несравненно дороже.

Обращаясь къ Академіи съ просьбой возбудить въ сѣбѣмъ порядкѣ означенное ходатайство, предварительно обезудивъ сѣтлу и планъ работы въ особой Комиссіи, я вмѣстѣ съ тѣмъ позволяю себѣ обратить вниманіе Академіи на слѣдующее обстоятельство.

Запасы радія у насъ еще невыявлены и можетъ быть Россія окажется ими не столь богата, какъ это намъ будетъ необходимо. Въ виду того, что и міровые запасы его въ удобной для пользованія формѣ по-видимому невелики, а обладаніе имъ чрезвычайно важно, не только съ практической, но и съ научной точки зрѣнія, было бы желательно, чтобы по примѣру Австро-Венгріи и Саксоніи радіевыя и мезоторіевыя руды были объявлены государственной собственностью. Можетъ быть Академія сочтетъ возможнымъ поручить Комисіи выработку соотвѣтственнаго представленія къ правительству.

Академикъ В. Вернадскій.

ИСТОРИКО-ФИЛОЛОГИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНИЕ 23 ОКТЯБРЯ 1913 ГОДА.

Россійскій Генеральный Консулъ на Критѣ (Канея) Андрей Дмитриевичъ Калмыковъ, онъ обратился въ Академію съ нижеслѣдующимъ отношеіемъ 27 сентября с. г. за № 142:

„Будучи переведенъ въ Смирну, могу представить только краткія свѣдѣнія объ археологической кампаніи этого года, продолжавшейся, какъ обычно, съ марта по іюнь.

„Эвансъ работалъ въ Кнососѣ и близости. Онъ готовитъ изданіе фресокъ Кнососа, которое выйдетъ зимой. Съ апрѣля онъ разрѣшилъ продажу фотографій этихъ фресокъ, находящихся въ музеѣ въ Кандіи, но запрещенныхъ къ воспроизведенію. Въ апрѣлѣ же выйдетъ въ Кандіи альбомъ фототипій Кнососа; пока имѣются въ продажѣ только два альбома Фестоса и Агін Тріады.

„Гальбгеръ работалъ въ Фестосѣ. Онъ кончилъ полный планъ дворца, который будетъ опубликованъ въ Римѣ зимой. Перныѣ нашелъ въ Гортинѣ храмъ Изиды позднѣйшей эпохи; отъ храма остались фундаменты, нижняя часть нѣкоторыхъ колоннъ и базы. Статуя Изиды хорошей сохранности грекоримскаго типа съ маленькимъ полумѣсяцемъ на головѣ помещена въ Гортинѣ въ небольшомъ помещеніи, гдѣ есть еще нѣсколько другихъ статуй, надписей и капителей.

„Около Канея, на полуостровѣ Спада, на мѣстѣ древняго города Диктинны найдены случайно монахомъ почти на поверхности земли нѣсколько статуй. Онѣ разбиты, но отдѣльныя части, въ томъ числѣ лица, не повреждены. Пока доставлена въ Канею: статуя римскаго императора: всѣ куски полностью. Судя по тому, что есть борода, не ранѣе Адріана. Панцырь покрытъ изображеніями тожественнымъ съ находящимся на статуѣ Цезаря въ Неаполитанскомъ музеѣ. Вверху голова Горгоны, посрединѣ два грифона, еще ниже орелъ съ перунами и блики съ изображеніями львиныхъ и орлиныхъ головъ. Доставлена еще голова, повидимому, императора и головы, руки и ноги статуи. Есть обломки надписей съ упоминаемъ имени Диктинны. Статуи представляютъ, повидимому, не

столько художественный, сколько портретный интересъ, пбо поздней эпохи. Завѣдующій музеемъ въ Капеѣ представилъ рапортъ въ Дюшны. Точнаго осмотра и опредѣленія еще не было сдѣлано“.

Положено благодарить А. Д. Калмыкова за сообщеніе.

Адольфъ Августовичъ Каргель (Лодзь, Редакція газеты „Lodzer Zeitung“, Петроковская ул., 86) письмомъ отъ 7 октября с. г. (съ приложеніемъ вырѣзки изъ газеты „Lodzer Zeitung“ и двухъ фотографическихъ снимковъ) довелъ до свѣдѣнія Академіи, что имъ найдено древнее кладбище въ деревнѣ Вильчица, Гмины Даликовъ, Ленчицкаго уѣзда, Калышской губ.

Положено письмо и присланный матеріалъ передать по принадлежности въ Археологическую Компссію, о чемъ извѣстить г. Каргеля.

Академикъ Н. Я. Марръ представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Христіанскомъ Востокѣ“ работу проф. А. П. Иванова: „Китайскія свѣдѣнія объ асахъ-аланахъ“ (Histoire des Mongols (Youen-shi) sur les asses-alans). Академикъ Н. Я. Марръ пояснилъ, что подъ асами въ этихъ китайскихъ свѣдѣніяхъ приходится понимать и христіанъ: имена нѣкоторыхъ изъ этихъ асовъ популярны у христіанскихъ народовъ Кавказа.

Положено напечатать въ „Христіанскомъ Востокѣ“.

Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil.

P. Walden.

(Der Akademie vorgelegt am 16. October 1913).

II.

II. Gruppe. Basen.

Anilin als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = \epsilon = 7.4$ i. Durchschn.

Kahlbaum'sches Anilin $C_6H_5NH_2$ aus Anilinsulfat wurde mit festem KOH behandelt und alsdann einer fraktionierten Destillation unterworfen.

Tab. 37. *Tetra(iso)amylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Die Ausgangslösung ($V = 30$) war farblos.

	$V = 30$	60	120	180	360	720
$t = 25^\circ$. $\lambda_v =$	2.985	2.620	2.569	2.642	2.974	3.541.

In der Anilinlösung tritt also ein deutliches Minimum der λ_v -Kurve etwa bei $V = 120$ auf.

Tab. 38. *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$. — $M = 313$.

	$V = 10$	20	40	60	80	160	320
$t = 25^\circ$. $\lambda_v =$	4.27	3.20	2.54	2.31	2.22	2.23	2.50.

Auch hier tritt das Minimum im Verdünnungsgebiet $V = 80-120-160$ auf.

Chinolin C_9H_7N als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 8.9$ (Schlundt).

Mit festem KOH getrocknet und fraktioniert.

Tab. 39. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Reihe I und II.

	II	II	I	II	II	II	II	I	I
	$V = 12$	24	30	36	48	60	120	240	480
$t = 25^\circ$.	$\lambda_D = 1.272$	1.250	1.245	1.272	1.300	1.344	1.500	1.820	2.297
$t = 0^\circ$.	$\lambda_D = -$	—	—	—	—	0.760	—	—	—
	$c = -$	—	—	—	—	0.031	—	—	—

Um die Verdünnung $V = 30$ herum vollzieht sich eine Umkehr in der Leitfähigkeitskurve.

Methylanilin $C_6H_5NH(CH_3)$ als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 6.0$ (Walden).

Mit festem KOH getrocknet und fraktioniert.

Tab. 40. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

	$V = 50$	100	150	200	300	600
$t = 25^\circ$.	$\lambda_D = 0.931$	0.814	0.800	0.798	0.842	1.026.

Das Gebiet des Minimums liegt hier um $V = 200$ herum.

III. Gruppe.

Essigsäure CH_3COOH als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 6.2$ Drude } i. M. 7.9.
 9.7 Francke }

Benutzt wurde die für Molekulargewichtsbestimmungen dienende Säure.

Tab. 41. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Das Salz ist leicht löslich und die Lösung ist farblos, beim Stehen aber färbt sie sich gelblich bis bräunlichgelb.

	$V = 40$	80	120	160	320	640
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 1.038$	0.947	0.935	0.980	1.133	1.382.

Hier liegt das *Minimum* um $V = 120$ herum.

Die Zahlenwerte λ_v bewegen sich in denselben Grenzen, wie diejenigen für das Salz $N(C_2H_5)_4J$, welches ich seinerzeit untersucht habe (Zeitschr. phys. Ch. 54, 159 (1905)).

Sulfurylchlorid SO_2Cl_2 als Solvens. Diel.-Konst. $\epsilon = 9.2$ (Schlundt)
10.0 (Walden).

Dieses Solvens wurde mit P_2O_5 behandelt und destilliert. Als Elektrolyt diente das Salz *Tetrapropylammoniumjodid*.

Tab. 42. *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$. — $M = 313$.

	I	II	I	II	II	I	I
Versuchsreihe I und II. $V = 20$	30	40	40	60	80	160	
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 11.48$	11.78	11.86	11.88	12.46	12.91	14.82

Es ist augenscheinlich, dass im Verdünnungsgebiet $V = 30—60$ ein Wendepunkt der Leitfähigkeitskurve liegt, — trotz erheblicher Aenderungen von V ist die Zunahme von λ_v sehr gering, während nach dem Ueberschreiten dieses Gebietes das Anwachsen von λ_v weit schneller sich vollzieht.

IV. Gruppe.

Ester als Solventien.

Ameisensäureäthylester $HCOOC_2H_5$. Diel.-Konst. $\epsilon = 8.2$ (Walden).

Der reinste Kahlbaumsche Ester wurde erst mit P_2O_5 , dann mit kalz. K_2CO_3 intensiv behandelt, alsdann destilliert.

Tab. 43. *Tetraisosamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Zur Verwendung kamen zwei verschiedene Präparate (verschiedener Darstellung).

I Versuchsreihe. Gelbliche Lösungen.

	$V = 20$	40	80	160	320	640
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 3.23$	2.94	2.79	2.92	3.41	4.34.

II Reihe. Farblose Lösung.

	$V = 30$	60	90	90	135	180	360
$t = 25^\circ$.	$\lambda_p = 3.27$	3.02	2.97	2.96	3.07	3.15	3.65 .

Bei der Verdünnung um $V = 100$ tritt bei beiden Präparaten ein *Minimum* auf.

Tab. 44. *Triisoamylaminhydrorhodanid* $N(C_5H_{11})_3 \cdot HCNS$. — $M = 286$.

Dieses Salz wurde parallel gemessen, um die Grösse der Zahlenwerte für λ_p zu ermitteln.

	$V = 20$	40	80	160
$t = 25^\circ$.	$\lambda_p = 0.24$	0.20	0.20	0.24 .

Die λ_p — Werte zeigen geringe zeitliche Veränderungen und sind nur etwa ein Fünfzehntel von den Werten des tetraalkylierten Salzes.

Essigsäuremethylester CH_3COOCH_3 als Solvens. Diel.-Konst $\epsilon = 7.1$ (Löwe).

Der Ester wurde mit P_2O_5 und kalz. K_2CO_3 behandelt.

Tab. 45. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Die Messungen wurden in zwei Reihen mit zwei verschiedenen Präparaten angestellt; das Salz ist relativ schwer löslich und die Lösung ist farblos.

	I	II	II	I	II	I	II	I	II
Reihe I und II.	$V = 40$	80	100	160	200	320	400	640	800
	(Kristallisation)								
$t = 25^\circ$.	$\lambda_p =$	1.352	1.301	1.251	1.256	1.286	1.32	1.55	1.58 .

Auch hier existiert bei der Verdünnung um $V = 160$ herum ein deutliches *Minimum* der mol. Leitfähigkeit.

Tab. 46. *Triisoamylaminhydrorhodanid* $N(C_5H_{11})_3 \cdot HCNS$. — $M = 286$.

	$V = 20$	40	80
$t = 25^\circ$.	$\lambda_p = 0.102$	0.0708	0.0650 .

Dieses Salz wurde zum Vergleich herangezogen, um den Einfluss der Salznatur auf die *Zahlenwerte* der molaren Leitfähigkeit zu verfolgen: diese Werte sind sehr klein und zeigen einen rapiden Abfall gegenüber dem tetraalkylierten Salz:

	$V = 80$
$N(C_5H_{11})_3HCNS$	$\lambda_v = 0.065$
$N(C_5H_{11})_4J$	$\lambda_v = 1.352$.

Die Unterschiede in beiden Salzen sind auffallend gross: die λ_v —Werte des *tetraalkylierten* Salzes sind etwa zwanzigmal grösser als diejenigen des *trisubstituierten*.

Benzoësäuremethylester $C_6H_5COOCH_3$. Diel.-Konst. $\epsilon = 6.58$ (Löwe).

Der Ester wurde mit P_2O_5 geschüttelt und nachher im Vakuum fraktioniert.

Tab. 48. *Tetraisoamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$. — $M = 425$.

Die Lösungen sind farblos.

	$V = 100$	200	300	400
$t = 25^\circ$.	$\lambda_v = 0.355$	0.350	0.362	0.413 .

Um $V = 200$ herum liegt auch hier ein Minimum.

Ordnen wir die drei Ester nach der Grösse von λ_v bei derselben Verdünnung, so erhalten wir folgendes Bild: Salz $N(C_5H_{11})_4J$, $V = 200$.

	Diel.-Konst.	Innere Reibung.
$HCOOC_2H_5$	$\lambda_{200} = 3.0$	8.2
CH_3COOCH_3	» = 1.26	7.1
$C_6H_5COOCH_3$	» = 0.35	6.58
		$\gamma^{25} = 0.00340$
		» = 0.00370
		» = 0.0206(20°).

Es zeigt sich also auch hier, dass je grösser die Diel.-Konstante (ionisierende Kraft) und je kleiner die innere Reibung des Solvens, um so grösser die Leitfähigkeitswerte für einen gegebenen Elektrolyten bei derselben Verdünnung und Temperatur.

Diskussion der Messungsergebnisse.

Mit Hilfe vornehmlich des binären Salzes *Tetraamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$ (bezw.-auch *Tetrapropylammoniumjodid* $N(C_3H_7)_4J$), welches durch seine Löslichkeit sich empfahl, haben wir die verschiedenartigen Lösungsmittel durchmustert. Meist sind es Kohlenwasserstoffe und deren Halogende-

private, welche — wie wir oben in der Einleitung gesehen haben — noch un-
längst zu den *Nichtjonisatoren* gezählt wurden; ferner waren es schwache
Basen und organische Ester. Wir haben nun aus den Daten der Leitfähig-
keitsmessungen gesehen, dass beginnend mit Benzol, Toluol und Chlor-
kohlenstoff, deren Dielektrizitätskonstante $\epsilon = 2.2 - 2.3$ beträgt, *alle Sol-*
ventien befähigt sind, Salzlösungen mit messbarer elektrischer Leitung zu bilden.
Wir müssen daher alle Lösungsmittel als Jonisierungsmittel ansehen, es
hängt die *Grösse* der mol. Leitfähigkeit jedoch wesentlich ab 1) von der
Natur des gewählten Elektrolyten, da vorzugsweise *binäre Salze* solche strom-
leitende Lösungen geben, und 2) von der *Konzentration* der letzteren, da in
diesen schwächsten Jonisierungsmitteln vornehmlich konzentrierte Lösungen
deutliche Leitfähigkeitswerte liefern. Entsprechend der geringen jonisierenden
Kraft (und äusserst kleinen Diel.-Konstante) dieser Medien ist die *Jonen-*
konzentration und die *molare Leitfähigkeit* nur *gering*. Gehen wir von den
erheblichen Konzentrationen der untersuchten Salzlösungen zu den verdün-
neteren über, so beobachten wir, *je nach dem gewählten Solvens*, drei Arten
im Verlauf der Leitfähigkeitskurve, wenn mit der Verdünnung $V \leq 1$ be-
gonnen wird:

1) die molare Leitfähigkeit λ_v steigt erst bis zu einem Maximum (ge-
wöhnlich bei $V = 1 - 2$), um alsdann bei weiterer Verdünnung schnell zu
fallen (ein Minimum konnte nicht erreicht werden);

2) die molare Leitfähigkeit erreicht, wie in 1), zuerst ein Maximum,
fällt dann bis zu einem Minimum, um nachher wieder anzusteigen; dieses Mi-
nimum oder der Umkehrpunkt liegt für jedes Solvens bei einer andern Ver-
dünnung (λ_v schwankt zwischen ca 30—500);

3) die molare Leitfähigkeit weist, von den grössten Konzentrationen
an, eine kontinuierliche Zunahme auf, lässt also kein Maximum oder Mi-
nimum erkennen.

Für das *gegebene Salz* $N(C_5H_{11})_4J$, bzw. $N(C_3H_7)_4J$ weist nun jedes Sol-
vens je nach der Grösse seiner Dielektrizitätskonstante bald den einen, bald
den andern Kurvenverlauf auf. Der Verlauf wie in 1) tritt auf in Solventien,
deren Diel.-Konstante um $\epsilon = 2$ schwankt; in diesen schwächsten Jonisie-
rungsmitteln ist bei grösseren Verdünnungen die Leitfähigkeit schon so ge-
ring, dass sie nach der gewöhnlichen Messmethode nur schwierig bestimmt,
werden kann.

Der Verlauf wie in 2) ist realisiert worden in Solventien, deren Di-
elektrizitätskonstante zwischen $\epsilon = 4.95$ (Chloroform) und 8—9—10 (Methy-
lenchlorid, Aethylbromid, Chinolin, $C_2H_4Cl_2(!)$) schwankt. Der Verlauf wie

in 3) ist charakteristisch für alle Lösungsmittel, deren Dielektrizitätskonstante $\epsilon > 9$ od. 10 ist und zwar für ein Salz mit grosser Jonisierungstendenz (z. B. $N(R)_4J$).

Wählen wir aber ein *andres binäres* Salz, dessen Jonisierungstendenz *geringer* ist als für das oben erwähnte Jodid, z. B. Tripropylammoniumchlorid $N(C_3H_7)_3 \cdot HCl$, so lässt sich der typische Kurvenverlauf (mit Maximum und Minimum) von 2) auch in Solventien mit einer erheblichen Diel.-Konstante, d. h. $\epsilon > 9$, realisieren. (Die Messungen folgen in II Teil).

Der Verlauf der Kurve: mol. Leitfähigkeit — Verdünnung hängt also *von dem Solvens* und dem *gewählten Elektrolyten*, bezw. von der dissoziierenden Kraft des Mediums und der Jonisierungstendenz des gelösten Elektrolyten ab.

Die Kurve unter 2) enthält nun alle Elemente, um *den Verlauf der mol. Leitfähigkeit überhaupt zu repräsentieren*. Es ist dies die typische Kurve Fig. 1, welche ich oben (im historischen Teil) aus meinen Messungen vom J. 1901 rekonstruiert habe. Der Kurvenast II verkörpert das *eine* Extrem: die Abnahme des molaren Leitvermögens mit zunehmender Verdünnung, eine Erscheinung, die in *schwachen* Jonisierungsmitteln und mit *schwachen* Elektrolyten beobachtet wurde; gelegentlich und bei grosser Konzentration kann mit II auch der Kurvenast I (Auftreten eines Maximums) verbunden sein. Der Ast III ist typisch für alle *starken* Jonisierungsmittel, z. B. Wasser, Alkohole, er stellt also das weite Gebiet unserer *normalen Lösungen*, bezw. das *andre* Extrem dar. Die ganze Kurve, also Ast I \leftrightarrow II \leftrightarrow III zusammen, ist typisch für schwache Jonisierungsmittel und starke Elektrolyte (binäre Salze), od. umgekehrt für stärkere Jonisierungsmittel und schwächere salzartige Elektrolyte.

(Ob in noch grösseren Konzentrationen und für die verschiedenen Kombinationen zwischen Solvens und Elektrolyt noch andre Kurvenstücke hinzukommen, ist bisher nicht experimentell geprüft worden).

Die Länge und der Verlauf der Aeste I und II hängen naturgemäss von dem gewählten Elektrolyten und dem Solvens ab. Es ist ohne weiteres klar, dass das Minimum unter Umständen so nahe an das Maximum rücken kann, dass der Ast II praktisch zum Verschwinden kommt, also der Kurvenast III sich als eine Fortsetzung des Astes I darstellt, d. h. die *Leitfähigkeitskurve ohne sichtbares Maximum und Minimum verläuft*.

Diese Bemerkungen dienen zur Charakterisierung des allgemeinen Verlaufes der molaren Leitfähigkeit mit zunehmender Verdünnung. Wir wollen uns nun andren Fragen zuwenden, nämlich der *Grösse* der Leitfähigkeits-

werte λ_v und dem *Maximum*, bzw. *Minimum* von λ_v : Wovon hängt die Grösse von λ_v in den einzelnen Solventien ab? Bei welchen Verdünnungen treten für ein und dasselbe gelöste Salz diese ausgezeichneten Werte in den verschiedenen Solventien auf?

Zur Beantwortung der *ersten* Frage wollen wir folgende kleine Zusammenstellung machen.

Molare Leitfähigkeit λ_v des Salzes $N(C_5H_{11})_4J$.

$V = 20$ lit. ($t = 25^\circ$ C.).

<i>Solventien:</i>	λ_{20}	Diell.-Konst. ϵ ($t = 20$)	Innere Reibung η ($t = 25^\circ$).
Tetrachlorkohlenstoff.	0.0140	2.2	0.00912
Toluol.	0.034	2.33	0.00557
Chloroform.	1.21	4.95	0.00545
Methyljodid	1.6	7.1	0.00480
Essigsäuremethylester.	1.7	7.1	0.00371
Allylchlorid.	2.90	7.3 (8.2)	0.00322
Propylchlorid	2.64	7.7	0.00343
Ameisensäureäthylester.	3.23	8.2	0.00340
Methylenchlorid	9.51	8.3	0.00425
Aethylbromid	4.20	8.9 bzw. 9.7	0.00385
Tetrachlorkohlenstoff.	0.0140	2.2	0.00912
Benzylchlorid	0.5	7.1	0.0128
Essigsäure	1.1	7.9	0.0120
Chinolin.	1.26	8.9	0.0337
Essigsäuremethylester.	1.7	7.1	0.00371
Methyljodid	1.6	7.1	0.00480
Benzylchlorid	0.5	7.1	0.0128
Propylchlorid	2.64	7.7	0.00343
Essigsäure	1.1	7.9	0.0120
Chlorbenzol.	0.546	5.7	0.00758
Aethylenchlorid.	9.52	9.3 bzw. 10.5	0.00752

Im allgemeinen lässt sich sagen, dass bei gleicher Verdünnung V , wenn $t = 25^\circ$ C. ist,

1) in Solventien mit nahezu gleicher *innerer Reibung* η die molare Leitfähigkeit λ_p um so grösser ist, je grösser die Diel.-Konstante ϵ des betreffenden Solvens ist, und

2) in Solventien mit nahezu gleicher *Diel.-Konstante* ϵ die Leitfähigkeitswerte λ_p um so grösser sind, je kleiner die Viskosität des betreffenden Solvens ist, demnach

3) die molare Leitfähigkeit eine Funktion der Diel.-Konstante ϵ und der Fluidität $f = \frac{1}{\eta}$ ist:

$$\lambda_r = F(\epsilon, f).$$

Molare Leitfähigkeit λ_p beim Umkehrpunkt (Minimum):

<i>Solventien:</i>	λ_v	ϵ	τ^{25}
Chloroform	$\lambda_{330} = 0.339$	4.95	0.00545
Methyljodid	$\lambda_{150} = 1.18$	7.1	0.00480
Essigsäuremethylester	$\lambda_{200} = 1.25$	7.1	0.00371
Allylchlorid	$\lambda_{180} = 2.18$	7.3	0.00322
Propylchlorid	$\lambda_{150} = 2.39$	7.7	0.00343
Ameisensäureäthylester	$\lambda_{90} = 2.97$	8.2	0.00340
Aethylbromid	$\lambda_{90} = 3.65$	(8.9–9.7?)	0.00385
Methylenchlorid	$\lambda_{30} = 9.34$	8.3	0.00425
Chlorbenzol	$\lambda_{400} = 0.20$	5.7	0.00758
Benzoesäuremethylester	$\lambda_{250} = 0.35$	6.6	0.0206 (20°)
Benzylchlorid	$\lambda_{200} = 0.446$	7.1	0.0128
Essigsäure	$\lambda_{120} = 0.935$	7.9 (7.1–9.7)	0.0120
Anilin	$\lambda_{120} = 2.57$	7.4	0.0374
Chinolin	$\lambda_{30} = 1.26$	8.9	0.0337

Im allgemeinen kehrt hier dasselbe Bild, bzw. dieselbe Abhängigkeit, wie oben, wieder, trotzdem wir hier einen ausgezeichneten Punkt (das Minimum in der λ_p -Kurve) vor uns haben. Für die *guten Jonisatoren* (und guten salzartigen Elektrolyte) gilt bekanntlich die Thomson-Nernst'sche Regel, nach welcher die elektrolytische Dissoziation um so grösser ist, je grösser die Dielektrizitätskonstante des betreffenden Solvens ist. Andernseits sind die Werte der mol. Leitfähigkeit um so grösser, je grösser die Fluidität (also je kleiner die innere Reibung) des gewählten Lösungsmittels ist (Walden). Also ist hier, bei den *guten Jonisatoren*, dieselbe Abhängigkeit zwischen λ_p und der

inneren Reibung r_i , sowie der Diel.-Konstante ϵ vorhanden, wie für die oben tabellierten *schwachen* Jonisierungsmittel. *Zwischen den guten jonisierenden Medien, deren Verhalten wir als normal ansehen, und zwischen den schwachen, so oft als Isolatoren bezeichneten, besteht also kein prinzipieller Unterschied.* Die letzteren gehen mit steigender Diel.-Konstante allmählich in die ersteren über, unterscheiden sich demnach nur dem Grade ihrer Wirkung, nicht aber dem Wesen nach von den ersteren, — für die Auswertung dieses Verhaltens dient als Elektrolyt ein *binäres* Salz (spez. ein Jodid).

In dem II Teil meiner Untersuchungen werden wir insbesondere auf die Umkehrpunkte (Minima) zurückkommen.

О пиккерингитѣ съ ледника Щуровскаго.

В. А. Зильберминцъ.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 16 октября 1913 г.).

Ледникъ Щуровскаго находится въ верховьяхъ р. Исфара, на сѣверномъ склонѣ Туркестанскаго хребта, слагающагося различными горными породами, среди которыхъ имѣются кристаллическіе сланцы, кварцитовые сланцы, известняки, а также граниты и разнообразныя сіениты. Описание этихъ породъ мы находимъ у Д. С. Бѣлянкина и П. А. Преображенскаго¹⁾. Свѣдѣнія о самомъ ледникѣ Щуровскаго приведены у А. Федченко²⁾, а наиболѣе новое описаніе дано также П. А. Преображенскимъ³⁾.

Зимой текущаго года въ Минералогическій Кабинетъ С.-Петербургскаго Университета были доставлены В. Н. Таганцевымъ, детально изслѣдующимъ въ настоящее время ледникъ Щуровскаго, весьма интересныя выцвѣты, собранныя имъ среди моренныхъ отложеній этого ледника.

«На ледникѣ Щуровскаго лѣтомъ 1912 года мною были собраны непосредственно на льду соляныя палеты въ видѣ пористыхъ, легкихъ корокъ, легко отдѣлявшихся отъ поверхности моренъ, на которыхъ онѣ также встрѣчались. День, когда были собраны образцы корокъ подъ крупнымъ валуномъ на льду, былъ морозный и таяніе съ поверхности было незначительнымъ. Соляныя палеты встрѣчались въ другихъ мѣстахъ языка ледника Щуровскаго, сплошь засыпаннаго мореннымъ матеріаломъ. Въ больномъ количествѣ корка находилась и около выхода р. Джиктыкъ, на конечной моренѣ. Палеты, найденыя здѣсь, имѣли вяжущій вкусъ, но собраны не были. Образцы корокъ, переданныя для изслѣдованія, были взяты по лѣвой сторонѣ языка, на первой срединной моренѣ, выклинивающейся около лѣваго ручья»⁴⁾.

1) Д. С. Бѣлянкинъ. О целочныхъ горныхъ породахъ съ ледника Райгородскаго. Изв. Политехн. Инст. С.-Пб. 1910, т. XIII; П. А. Преображенскій. Цефелиновые сіениты съ р. Тагобы Собакъ. Изв. П. Инст. С.-Пб. 1911 г., т. XV.

2) А. Федченко. Путешествіе въ Туркестанъ. Т. 1, ч. II, 1875.

3) П. Преображенскій. Пѣздка въ Туркестанскій хребтъ. Изв. П. Р. Геогр. Общества, т. XLVII, в. VII, 1911.

4) Описание В. Н. Таганцева.

Выщѣты, доставленные В. Н. Таганцевымъ для изслѣдованія имѣютъ видъ тошкыхъ корочекъ и патековъ, содержащихъ много механическихъ примѣсей — песку, мелкой гальки, глинистыхъ частичекъ; часто вещество корокъ служитъ какъ бы цементирующимъ матеріаломъ, связывающимъ всѣ эти рыхлые моренные продукты. Цвѣтъ большей частью желтоватый, но попадаются и чисто бѣлые участки. Вслѣдствіе хрупкости вещества микроскопическаго препарата приготовить не удалось. Въ кислотахъ растворяется легко; таково же отношеніе и къ водѣ. При выпариваніи воднаго раствора выделяются хлопья, имѣющіе бѣлый цвѣтъ, съ сѣроватымъ отгѣнкомъ. Въ порошокъ вещество имѣетъ желтоватобѣлый цвѣтъ.

Своеобразное нахожденіе минерала не обѣщало достаточно чистаго аналитическаго матеріала; при этомъ, и количество вещества, имѣвшееся въ моемъ распоряженіи, было крайне незначительно. Для анализа пришлось удовлетвориться механической отборкой по возможности наиболѣе чистыхъ частей выщѣтовъ. Все же содержаніе нерастворимаго остатка въ разныхъ навѣскахъ доходило до 5—6%¹⁾, и полученныя цифры анализа пришлось перечислять на количество перешедшаго въ растворъ вещества. Для растворенія навѣсокъ примѣнялась 20-часовая водная вытяжка при 100°; на 0,5 гр. вещества бралось 250 куб. с. воды²⁾. Анализъ полученныхъ растворовъ далъ слѣдующіе результаты:

1) Напр., при навѣскѣ въ 0,6688 количество остатка было 6,089%. Въ другой навѣскѣ (1,0493) это количество доходило до 6,20%. При другой отборкѣ вещества, въ навѣскѣ 0,5563, остатокъ составилъ 5,81%.

2) Анализъ производился слѣдующимъ образомъ. Изъ навѣски 0,6688 определены Al, Fe, Mg, Ca, Ni и Co (количество нерастворимаго остатка — 6,089%). Al, Fe, Ni и Co отдѣлялись отъ щелочоземельныхъ металловъ осажденіемъ сернистымъ аммоніемъ; первые два отдѣлены отъ остальныхъ осажденіемъ посредствомъ углекислаго натрія. Co отдѣленъ отъ Ni по Fischer'у, посредствомъ азотистокислаго калия, и оба определены (послѣ осажденія ѣдкимъ кали и бромной водой) въ видѣ закисей, съ поправкой на примѣсь кремневой кислоты. Изъ другой навѣски (0,7871) определена была общая потеря при прокаливаніи, при чемъ содержаніе нерастворимаго остатка (6,20%) было определено въ одновременно взятой навѣскѣ (1,0493) вещества, одной и той же механической отборки, тщательно перетата и веремѣшаннаго. Въ растворѣ, полученномъ изъ этой послѣдней навѣски, была определена SO₃, путемъ обычнаго осажденія хлористымъ баріемъ. Вода определена вычитаніемъ полученнаго количества SO₃ отъ цифры общей потери при прокаливаніи; при этомъ принималось во вниманіе оставшееся количество SO₃, принадлежащее нерастворяющейся при высокой t° соли калия и не удалявшееся изъ прокаливанія. Возможное небольшое количество воды и въ нерастворимомъ остаткѣ, уходящее также при прокаливаніи, не могло быть учтено, да и не составляло замѣтной величины, вслѣдствіе преобладанія въ остаткѣ песчаныхъ, кварцевыхъ частичекъ. Калий определенъ былъ при выщелачиваніи водой оставшагося при определеніи потери отъ прокаливанія остатка и при взвѣшиваніи полученной сернистой соли. Всѣ полученныя цифры перечислены на вещество, не содержащее нерастворимаго остатка. Качественная проба на мѣдь дала отрицательные результаты.

		Эквив.:	Теорет. % для формулы $MgSO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 + 22 H_2O$.
SO ₃	37,76	0.472	37.29
Al ₂ O ₃	11.91	0.116	11.90
FeO	0.74	0.010	} а въ % MgO = 4,52 4.70
MnO	слѣды	—	
MgO	3.12	0.077	
CaO	0.37	0.006	
NiO	1.21	0.016	
CoO	0.10	0.001	
K ₂ O	0.16	0.002	
Cl	слѣды	—	
H ₂ O	44.74	2.485	46.11
Сумма . . .	100.11		100.00

По этимъ даннымъ нашъ минералъ слѣдуетъ признать весьма близкимъ къ соединенію $MgSO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 + 22H_2O$ (магнезiальные квасцы, никкерингитъ).

Для MgO, послѣ присоединенія къ эквивалентамъ FeO, CaO, NiO, CoO и K₂O, получится цифра въ 4,52%, что довольно близко подходит къ теоретическому количеству 4,70%. Принимая во вниманіе качество матеріала, удовлетворительны цифры и для остальныхъ составныхъ частей.

Значительное содержаніе FeO можетъ быть объяснено примѣсью галотрипхита. Относительно послѣдняго J. Uhlig высказалъ, на основаніи оптическихъ свойствъ, предположеніе о возможности его изоморфизма съ никкерингитомъ¹⁾.

Присутствіе малыхъ количествъ Co и Cl указывается въ никкерингитѣ изъ Чили и Ньюорпа²⁾. Весьма интереснымъ въ туркестанскомъ минералѣ является столь значительное содержаніе Ni, еще не замѣченное до сихъ поръ въ обычныхъ никкерингитахъ. Недавно описанный С. П. Поповымъ никкерингитъ изъ окрестностей Георгіевскаго монастыря также содержитъ 0,38% NiO, а кромѣ того еще 0,63% CuO³⁾.

Такимъ образомъ, въ климатическихъ условіяхъ, весьма отличающихся отъ условій южнаго берега Крыма, мы находимъ вещество, образовавшееся,

1) J. Uhlig. Centralblatt f. M. G. u. P. 1912, № 23, 730.

2) E. S. Dana, System of Min. 1892, 953.

3) С. П. Поповъ. О некоторыхъ сульфатахъ изъ окрестностей Георгіевскаго Монастыря въ Крыму. Изв. И. А. Наукъ, 1913, стр. 253.

вѣроятно, благодаря аналогичному процессу вывѣтриванія. Выдѣленіе этого вещества изъ растворовъ, на льду, слѣдуетъ приписать интенсивной испаряемости, достигающей на большихъ высотахъ Туркестана весьма значительныхъ размѣровъ. Сохраненію налетовъ, вѣроятно, способствуетъ довольно низкая температура и бѣдность осадкамъ втеченіе лѣтнихъ мѣсяцевъ. Подобныя образованія, именно, гипсовые корки на ледникѣ Товарбекъ, въ хребтѣ Петра Великаго, описанныя Я. С. Эдельштейномъ¹⁾, также, надо полагать, обязаны своимъ возникновеніемъ сильной испаряемости въ этихъ мѣстахъ. Слѣдуетъ пожелать, чтобы такія находки не оставлялись безъ вниманія и будущими изслѣдователями туркестанскихъ ледниковъ.

О происхожденіи растворовъ, особенно Ni-содержащихъ, послужившихъ для образованія описанной корки, трудно говорить, пока не будетъ произведено детальное изслѣдованіе породъ, окружающихъ ледникъ Щуровскаго. Что касается породъ, входящихъ въ составъ Туркестанскаго хребта и собранныхъ изъ другихъ его долинъ и склоновъ, то для нихъ описаніе дано П. А. Преображенскимъ²⁾. По его даннымъ, въ щелочныхъ породахъ встрѣчается магнитный колчеданъ, какъ извѣстно, очень часто содержащій нѣкоторое количество NiS, а иногда и CoS³⁾. Если допустить распространеніе подобныхъ породъ и въ бассейнѣ Исфары, то возможно, что вывѣтриваніемъ содержащагося въ нихъ магнитнаго колчедана и слѣдуетъ объяснить присутствіе никкеля въ описанномъ сульфатѣ.

Однако, существуетъ вѣроятность и иного объясненія. Академикъ В. И. Вернадскій любезно обратилъ мое вниманіе на возможность происхожденія никкеля на ледникѣ Щуровскаго изъ пыли космическаго происхожденія. Въ свое время это было указано Нордешильдомъ для атмосферныхъ осадковъ Швеціи и Финляндіи, а впоследствии подтверждено и для многихъ другихъ мѣстностей⁴⁾.

Минералогическій Кабинетъ
СНБ. Университета.
Май 1913 г.

1) Я. Эдельштейнъ. Нѣсколько замѣчаній о ледникахъ хребта Петра Великаго. Изв. И. Р. Геогр. О-ва, 1906. XII, стр. 52.

2) П. А. Преображенскій. Цефелиновые сіениты съ р. Тагобы Собакъ. Изв. И. И., 1911 г., т. XV, стр. 315—320.

3) В. И. Вернадскій. Минералогія, 1910. Изд. III, в. 1, стр. 208.

4) В. И. Вернадскій. Опытъ описательной минералогіи. Томъ I, Самородные элементы, выпускъ II, СНБ. 1909 г. стр. 184.

Къ вопросу о природѣ кварцевъ изъ гранитпорфировъ.

А. Е. Ферсмана.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 13 ноября 1913 г.).

1. Въ статьѣ о кварцахъ изъ гранитпорфира острова Эльбы¹⁾ я отмѣтилъ появленіе опредѣленныхъ расколовъ въ кристаллахъ этого минерала, взятыхъ изъ контактовъ гранитпорфировъ съ третичными песчаниками. При этомъ удалось выяснитъ, что явленіе разломовъ по плоскостямъ скольженія типично для цѣлаго ряда выходовъ гранитпорфировыхъ магмъ и, повидному, не имѣетъ ничего общаго съ тѣми явленіями метаморфизма породъ, при помощи которыхъ нѣкоторые авторы пытались объяснить существованіе разломовъ. Однако, непосредственная причина разломовъ осталась неясной и, какъ мною было отмѣчено, нуждалась въ дальнѣйшемъ изученіи.

Между тѣмъ въ настоящее время выясняется, что можно подойти ближе къ рѣшенію этого вопроса, и что причина разломовъ, вѣроятно, лежитъ въ тѣхъ сложныхъ процессахъ молекулярной перегруппировки, которую испытываютъ кристаллы β -кварца при ихъ переходѣ въ α -модификацію.

2. Среди разнообразныхъ «геологическихъ термометровъ», изучаемыхъ современной геохиміей, вопросы о переходѣ кварца и его модификаціяхъ являются одними изъ наиболее важныхъ для выясненія условій природныхъ химическихъ процессовъ. Начиная съ работъ Le-Chatelier и кончая работами цѣлаго ряда современныхъ изслѣдователей²⁾, переходы и свойства α -

1) А. Ферманъ. Извѣст. Акад. Наукъ. 1909, стр. 187.

2) Главная литература по этому вопросу собрана у С. Doelter. Handb. d. Mineralch. Dr. 1912. II, 129—134. См. также: R. Marc. Vorlesung. über chem. Gleichgew. Iena. 1911. 45.

См. Le-Chatelier. Compt. Rend. Par. 1889. CVIII. p. 1046; ibidem 1889. CIX. 264; Le-Chatelier. Bull. soc. min. France. 1890. XIII. 112; ibidem p. 119. E. Mallard et H. Le-Chatelier. Bull. soc. minéralog. 1890. XIII. 123; Compt. Rend. 1890. CX. 339. J. Koenigsberger.

и β - кварцевъ изучены съ достаточной полнотой; точка перехода въ $570—575^{\circ}$ С. повидимому, весьма мало зависитъ отъ другихъ факторовъ физико-химическихъ равновѣсій, и въ частности давленіе оказываетъ на нее сравнительно небольшое вліяніе, подымая на 5° температуру перехода при повышеіи давленія въ 500 атм.¹⁾

По отношенію къ кристаллическимъ изверженнымъ породамъ примѣненіе этого геологическаго термометра съ полной очевидностью привело къ выводу²⁾, что подавляющая часть магматическихъ процессовъ протекаетъ выше 575° С и что только послѣдній стадіи пневматолитическихъ явленій и послѣдніе моменты застыванія пегматитовыхъ жилъ должны быть отнесены къ температурамъ нѣсколько ниже этой критической точки перехода³⁾. Такимъ образомъ большинство пророгенныхъ кварцевъ оказывается принадлежащимъ ко вторичной α - модификаціи, и, поэтому, въ нихъ обычно сохраняются тѣ черты β - кварцеваго строенія, которыя столь детально изучены Wrigth'омъ и Larsen'омъ⁴⁾. При охлажденіи породы въ моментъ 570° С кристаллы кварца неизбежно претерпѣваютъ молекулярную перегруппировку, которая сопровождается рядомъ явленій внутри кристалла⁵⁾. Горизонтальныя оси благодаря болѣе низкой симметріи α - модификаціи должны пріобрѣсти полярное значеніе⁶⁾, и вся вышняя форма можетъ отвѣтить

Neues Jahrb. Min. 1906. II. 45. O. Mügge. Neues Jahrb. Mineral. Festband. 1907. 181—196. F. E. Wright a. E. S. Larsen. Quartz as a geologic. Thermomet. Americ. Journ. Sc. 1909. XXVII. 421—447. (Zeit. f. anorg. Chemie. 1910. LXVIII. 338—369). F. Rinne u. R. Kolb. Neues Jahrb. f. Mineral. 1910. II. 138—158. A. L. Day. Geolog. Soc. of America. 1910. XXI. 176—178. J. Koenigsberger. Neues Jahrb. f. Min. 1911. BV. XXXII. 124—129. (перев. Economic Geology. 1912. VII. 676—707). E. S. Bastin. Journ. Geology. Chic. 1910. XVIII. 310. Bastin. Geology pegmat. Maine. Un. St. Geol. Survey. Bull. 445. Wash. 1911. 37—39. R. Beck. Ueber den Karpenquartz. Centralbl. f. Mineral. 1912. 698. F. Rinne u. R. Kolb. Centralbl. f. Min. 1911. Endell u. Rieke. Tsch. Min. Petr. Mitth. 1912. XXXI. 512. (Zeit. f. anorg. Chemie. 1912). C. N. Fenner. Amer. Journ. Sc. 1913. XXXVI. 331—384. 65. E. Mäkinen. Die Granitpegmatite von Tammela. Helsingf. Bull. comm. géol. Finlande. № 35. 1913. 23—26. G. Friedel. Bull. soc. min. France. 1902. XXV. p. 112.

1) J. Koenigsberger. l. c. Эти цифры вычислены авторомъ по формулѣ Клаузиуса-Клапейрона.

2) Ср. Mäkinen. l. c.

3) Если для глубинныхъ и особенно жильныхъ породъ можно допустить довольно большія колебанія температуры перехода (подъ вліяніемъ давленія, газовъ, паровъ или минерализаторовъ) то по отношенію къ эффузивнымъ породамъ точка въ $570—575^{\circ}$ С вѣроятно является довольно устойчивой и близкой къ истинной.

4) Вращеніе плоскости поляризаціи въ одну сторону, неправильная граница двойниковъ по {1010}; существованіе разломовъ и трещинъ, отсутствіе граней отвѣчающихъ симметріи λ_3 . 31,2.

5) Согласно даннымъ Fenner'a при пониженіи температуры переходъ совершается при 570° С. Fenner. 1913. l. c.

6) По вопросу о классѣ α - и β - модификаціи см. O. Mügge l. c. 1907. G. Friedel. 1902. l. c.

новой симметрии только при условии образования двойниковых сростков по {10 $\bar{1}$ 0}. При этом резко мѣняется удѣльный объемъ кварца, такъ какъ объемъ β -кварца въ моментъ перехода оказывается наибольшимъ и уменьшается въ обѣ стороны, въ сторону β -кварца постепенно, въ сторону α -кварца рѣзкимъ скачкомъ¹⁾. Перегруппировка сопровождается механическими явлениями, однородность граней нарушается и въ гониометрѣ рефлексы разделяются на два свѣтовыхъ поля, которыя потомъ вновь соединяются²⁾. Переходъ одной кристаллической рѣшетки въ другую неизбежно сопровождается трансляціями и сдвигами, причемъ особенно сильны должны быть эти явленія при пониженіи температуры, благодаря образованію двойниковыхъ сростковъ. Всѣ эти механическіе процессы сказываются также въ появленіи неправильныхъ трещинъ, благодаря которымъ нѣкоторые вторичные β -кварцы разсыпаются и не поддаются приготовленію шлифа. Всѣ эти явленія оказываются вообще типичными для процессовъ молекулярной перегруппировки самыхъ разнообразныхъ тѣлъ, и кристаллографія накопила благодаря трудамъ особенно Wallerant'a и Вырубова огромный матеріалъ³⁾ по этому вопросу. Детальныя изслѣдованія Mügge⁴⁾ освѣтили механику этого процесса и указали, что въ большинствѣ процессовъ перегруппировокъ въ твердомъ состояніи мы имѣемъ дѣло съ трансляціями, сдвигами и скольженіями, благодаря которымъ пространственная рѣшетка минерала принимаетъ новую форму. Явленія скольженія оказываются неизбежнымъ слѣдствіемъ переходовъ β -модификаціи въ α -кварцъ, и ихъ интенсивность, очевидно, зависитъ лишь отъ условій, при которыхъ этотъ переходъ совершается.

3. Явленія скольженія кварцевъ уже давно сдѣлались предметомъ научныхъ изслѣдованій и сведены были въ работѣ Вернадскаго⁵⁾ и минералогин С. Hintze⁶⁾. Вообще явленія скольженія наблюдались не часто, а экспериментально получались только при особыхъ условіяхъ. За исключеніемъ опытовъ Mallard'a⁷⁾ надъ очень тонкими кварцевыми пластинками,

1) По изслѣдованіямъ Le-Chatelier измѣненіе объема при переходѣ β - въ α -модификацію равно приблизительно половинѣ всего измѣненія объема при нормальномъ расширеніи α -кварца между 0—575° С.

2) F. Rinne u. R. Kolb. l. c. 1911.

3) См. A. Arzruni. Physik. Chemie der Kryst. Braunschw. 1893. F. Wallerant. Krystallogr. Par. 1909. 203, 433.

4) Mügge. Neues. Jahrb. 1901. ВВ. XIV. 246—317.

5) В. Вернадскій. Явленія скольженія крист. вѣст. Учен. Зѣниси Моск. Унив. Отдѣл. Естеств. Исторіи. Москва. 1897. XIII. 81—87.

6) С. Hintze. Handb. d. Mineral. 1900. I. 1273—1274.

7) E. Mallard. Bull. soc. min. France. 1890. XIII. 61.

опыты удавались только при употреблении высоких температур. Магангони¹⁾ получал правильные разломы по плоскостям скольжения при пропускании электрических искр; А. Кеннготт²⁾ наблюдал правильные³⁾ явления скольжения при опускании в холодную воду раскаленных до красна кристалликов кварца. Во всех этих опытах α -кварц переводился в β -состояние благодаря сильному нагреванию. Гораздо многочисленнее наблюдения над существованием плоскостей скольжения по ромбоэдру и по призме на природных кристаллах; все они без исключения относятся к кварцам широгенного происхождения и неоднократно описывались из разнообразных пород, при чем нередко авторы пытались объяснить их образование механическими причинами, действовавшими извне⁴⁾. Во всяком случае все литературные сведения о скольжении кварцев могут быть отнесены только ко вторичной α -модификации и, очевидно, сами явления должны быть поставлены в связь с теми молекулярными перегруппировками, которые испытывает минерал при переходе через точку 575° С. В противоположность первичным α -модификациям, вторичный α -кварц должен оказаться более способным к разлому и к образованию плоскостей скольжения, и, потому, неизбежно оказывается, что с точки зрения скольжения кварц может проявлять различные свойства, в зависимости от его природы и от температур его образований. Этот вывод уже давно был сделан, правда, в несколько иной форме Judd'ом⁵⁾ который пытался даже установить 2 разности кварца на основании его способности к образованию правильно ориентированных разломов.

Таков был ход мыслей, который заставил меня искать связь между скольжением кварца и его первичным или вторичным строением, и который давал возможность посмотреть на явление, описанное мною на эльбанских образцах, с новой точки зрения.

4. Для окончательного выяснения вопроса необходимо было определить природу изследованных мною кварцев из гранитпорфиров острова Эльбы. Их кристаллическая форма, слабое развитие призмы, равномерный рост обоих ромбоэдров и присутствие разломов указывали с вероятностью на

1) Maganoni. Atti Acc. Lincei. Rendic. 1888. (4) IV. 125.

2) A. Keungott. Uebers. Mineral. Forschung. 1844—1849. 170.

3) Я пытался повторить опыты Кеннготт'а, но получил несколько неожиданные результаты, к которым думаю вернуться в другом месте.

4) O. Mugge. Neues Jahrb. Min. 1892. I. 8—11; O. Mügge. Ibidem. 1896. VI. X. 769; 1898. I. 152. Mich. Neues Jahrb. 1905. II. 4, 20. Martin. Tsch. Min. Petr. Mitth. 1901. XX. 80—82. F. Becke. Ibidem. XIII. 447; XIV. 274.

5) Judd. Mineral. Magaz. Lond. 1889. VIII. 5—7; 1892. X. 123.

то, что кристаллы относятся ко вторичным α - кварцам¹⁾. Для большей увѣренности мною были приготовлены шлифы по базальтакоиду, которые были положены въ холодную фтористоводородную кислоту на 1 часть. Въ прямых лучах солнца при разматриваніи вытравленныхъ плоскостей въ луну легко можно было изучить характеръ двойниковыхъ границъ. Во всей массѣ кристалловъ эти границы носили совершенно неправильный характеръ, столь типичный для вторичныхъ α - кварцевъ и хорошо изображенный въ работѣ Mäkinen²⁾. Но одна изъ трещинъ, строго ориентированныхъ по призмѣ $\{10\bar{1}0\}$ была занята болѣе молодымъ кварцемъ, характеръ двойниковыхъ границъ которыхъ воишь очевидно отвѣчалъ первичному α - кварцу. Такимъ образомъ совокупность всѣхъ этихъ изслѣдованій приводила къ выводу, что мы имѣемъ дѣло съ β - кварцемъ, который при охлажденіи положилъ начало многочисленнымъ правильнымъ трещинамъ-плоскостямъ скольженій, и который послѣ этого момента въ нѣкоторыхъ мѣстахъ заросъ α - кварцемъ. Очевидно, что образованіе скольженій по нѣкоторымъ плоскостямъ являлось результатомъ перехода β - модификаціи въ α .

Такимъ образомъ, можно возстановить всю картину тѣхъ измѣненій, которыя испытывалъ кварцъ при охлажденіи гранитпорфировой магмы: благодаря значительной быстротѣ этого охлажденія, особенно ускоренной въ областяхъ контактовъ, переходъ черезъ критическую точку 570°C совершался весьма быстро и перегруппировка кристаллическихъ рѣшетокъ вызвала образованіе разломовъ по обычнымъ для кварца плоскостямъ скольженій. Отложеніе кварца продолжалось и послѣ этого момента, микросталлическая масса породы заполнила часть этихъ трещинъ, а вновь образовавшійся кварцъ уже принадлежалъ къ α - модификаціи.

Весьма вѣроятно, что эти наблюденія надъ однимъ частнымъ случаемъ застыванія гранитпорфировой магмы могутъ быть обобщены. Очевидно, что не только вообще условія застыванія гранитпорфировъ, и близкихъ къ нимъ породъ, но специально условія застыванія на контактахъ способствуютъ возникновенію явленій скольженія при переходѣ черезъ 570°C , и главнымъ факторомъ опредѣляющимъ интенсивность этого процесса является *скорость* перехода³⁾.

5. Такимъ образомъ, на основаніи изложеннаго я считаю возможнымъ

1) На это же указывали и изслѣдованія O. Mügge. Neues Jahrb. Mineral. 1896. ВВ. X. 766.

2) E. Mäkinen. l. c. 1913. стр. 24. Fig. 9.

3) Очевидно, что во вторичныхъ α - кварцахъ глубинныхъ породъ, напр. гранитовъ, мы должны встрѣчаться съ явленіемъ скольженія значительно рѣже.

сдѣлать нѣсколько выводовъ, общность которыхъ сможетъ быть доказана лишь послѣдующими изслѣдованіями:

1. Явленія расколовъ кварцевъ изъ гранитпорфировъ идутъ по плоскостямъ скольженія.

2. Образованіе скольженій и связанныхъ съ ними разломовъ можно поставить въ связь съ молекулярной перегруппировкой при переходѣ β - кварца въ α - кварцъ.

3. Характеръ этого явленія, вѣроятно, зависитъ отъ скорости охлажденія, и, потому, наиболее рѣзко оно должно проявляться на контактахъ.

4. Образованіе правильно ориентированныхъ разломовъ должно преимущественно наблюдаться на прогенныхъ кварцахъ, какъ вторичныхъ α - модификаціяхъ.

5. Легкая способность къ образованію такихъ явленій скольженія можетъ служить повымъ, хотя тоже не абсолютнымъ, критеріемъ для отличія первичныхъ и вторичныхъ α - кварцевъ.

С.-Пб.

Геол. и Мин. Музей
Академіи Наукъ.

Исслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растеній.

Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 13 ноября 1913 г.).

III.

О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи
вопроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растеніи.

A. Вѣсовое соотношеніе хлорофилла и желтыхъ пигментовъ въ листьяхъ зеленыхъ растеній.

Въ предыдущей статьѣ¹⁾ мы имѣли уже случай указать на тотъ чрезвычайно интересный съ точки зрѣнія образованія хлорофилла фактъ, что накопленіе хлорофилла въ хлоропластахъ сопровождается параллельнымъ накопленіемъ ксантофилла и каротина и что во всѣхъ тѣхъ случаяхъ, когда происходитъ задержка (напр. при хлорозисѣ, недостаткѣ свѣта) въ увеличеніи количества хлорофилла до нѣкотораго нормальнаго предѣла, такая же задержка наблюдается и по отношенію къ желтымъ пигментамъ. Мы высказали также предположеніе, что явленіе это не случайнаго характера и что его слѣдуетъ разсматривать какъ показатель наличности генетической связи между хлорофилломъ и его спутниками.

Связь эту можно представить себѣ различно. Можно, напримѣръ, предположить, что одинъ изъ желтыхъ пигментовъ служитъ исходнымъ веществомъ въ процессѣ образованія остальныхъ двухъ. Но можно также пред-

1) N. Montéverdé et V. Lubimenko. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. II. Sur les pigments jaunes qui accompagnent la chlorophylle dans les chloro-leucites (Bull. de l'Acad. Imp. de St.-Petersbourg, t. 6, p. 609; 1912).

ставить себѣ, что первичное дающее хлорофиллъ и желтые пигменты вещество есть нѣкоторое самостоятельное химическое соединеніе, отъ котораго затѣмъ отщепляются хлорофиллъ, ксантофиллъ и каротинъ; въ такомъ случаѣ открытый нами у живыхъ этиолпровавшихъ листьевъ хлорофиллогенъ могъ бы, принимая во вниманіе его крайнюю лability, играть роль такого сложнаго первичнаго хромогена.

При современномъ состояніи нашихъ знаній о химизмѣ образованія хлорофилла мы, однако, не можемъ отдать предпочтеніе ни одному изъ этихъ предположеній. Какъ показываютъ недавнія изслѣдованія Вильштеттера и Мига¹⁾, ксантофиллъ весьма близокъ по своему химическому строенію къ каротину. Такимъ образомъ, если предположить, что одинъ изъ желтыхъ пигментовъ является исходнымъ веществомъ при образованіи хлорофилла, то все равно, будетъ ли это каротинъ или ксантофиллъ, путь перехода долженъ быть весьма сложенъ, такъ какъ оба желтые пигмента имѣютъ очень простое строеніе по сравненію съ строеніемъ хлорофилла. Поэтому, разсуждая теоретически, казалось бы растенію легче перейти къ хлорофиллу отъ болѣе сложной органической частицы, напр. отъ бѣлка, чѣмъ отъ частицы ксантофилла или каротина. Но мы знаемъ, что способность къ синтезу у растительнаго организма весьма велика, вслѣдствіе чего соображенія о сложности перехода отъ одного вещества къ другому въ данномъ случаѣ не имѣютъ за собой серьезнаго значенія.

Весьма важныя косвенныя данныя для рѣшенія вопроса о генетической связи между хлорофилломъ и желтыми пигментами, какъ мы видѣли уже изъ результатовъ нашей предшествующей работы, можетъ дать количественный анализъ. Но, помимо этого спеціальнаго случая, практически удобный методъ количественнаго анализа необходимъ для рѣшенія многихъ физиологическихъ вопросовъ, связанныхъ съ зеленѣніемъ и образованіемъ хлорофилла. Выдѣленіе хлорофилла и желтыхъ пигментовъ въ чистомъ видѣ изъ живой растительной ткани является настолько сложнымъ дѣломъ, что едва ли возможно будетъ, по крайней мѣрѣ въ ближайшемъ будущемъ, найти удобный методъ вѣсового анализа. Поэтому въ нашихъ работахъ мы предпочли воспользоваться оптическими свойствами пигментовъ и примѣнить такъ называемый спектроколориметрическій методъ измѣренія, который былъ уже ранѣе испытанъ по отношенію къ хлорофиллу однимъ изъ насъ²⁾.

1) R. Willstätter u. W. Mieg. Ueber die gelben Begleiter des Chlorophylls (Annalen d. Chemie, Bd. 355, p. 1; 1907).

2) В. Любименко. Содержаніе хлорофилла въ хлорофильномъ зернѣ и энергія фотосинтеза (Труды С.-ИБ. Общества Естественныхъ Испытателей, т. XII, вып. 1—2; 1910 г.).

Съ точки зрѣнія практическаго удобства и быстроты работы этотъ методъ не оставляетъ желать ничего лучшаго. Недостаткомъ его является, однако, извѣстный субъективизмъ въ измѣреніяхъ, основанный на чувствительности зрительнаго воспріятія. Мы не будемъ останавливаться на описаніи самаго метода, такъ какъ онъ извѣстенъ уже сравнительно давно, хотя по непонятному недоразумѣнію почти не примѣнялся ботаниками. Мы дадимъ здѣсь лишь описаніе того прибора, которымъ мы пользовались при нашей работѣ и который послѣ многократнаго испытанія оказался вполне практичнымъ и удобнымъ. Нужно замѣтить, что одинъ изъ насъ уже конструировалъ специальный приборъ для анализа хлорофилла¹⁾. Приборъ этотъ, однако, требуетъ сравнительно большого объема раствора для анализа, вследствие чего предварительная работа приготовления вытяжекъ значительно удлиняется. Съ цѣлью сократить до возможнаго минимума объемъ необходимыхъ для анализа вытяжекъ и тѣмъ выиграть время, мы построили новый приборъ²⁾, устройство котораго состоитъ въ слѣдующемъ.

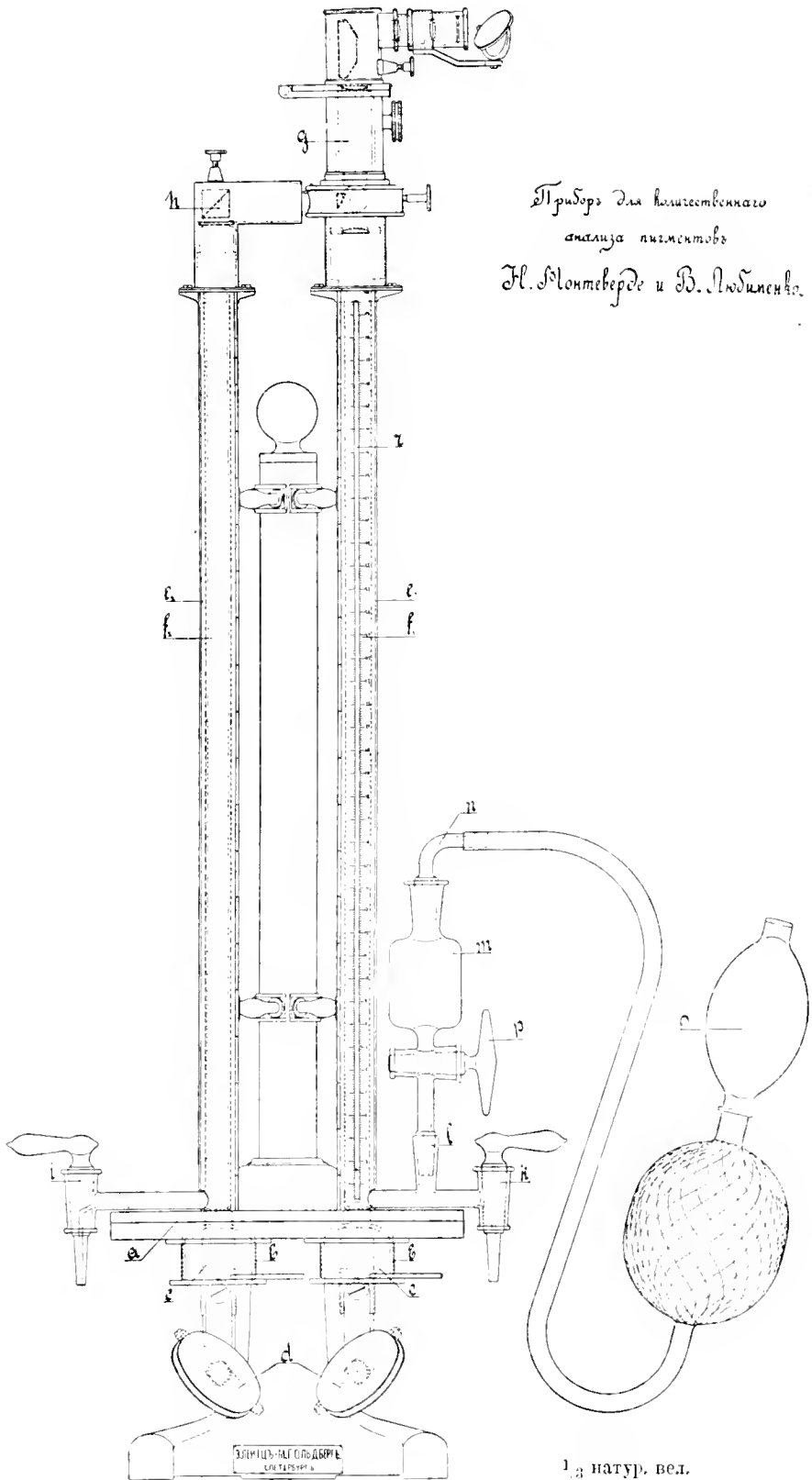
Основную часть прибора составляетъ обыкновенный штативъ со столикомъ *a*, совершенно сходный съ штативомъ для микроскопа. Въ столикѣ, однако, сдѣлано не одно, а два круглыхъ отверстія; подъ каждымъ изъ нихъ къ нижней сторонѣ столика привинчена гильза *b*, въ которую помѣщена присовая діафрагма *c*. Съ нижней стороны столика на двухъ колонкахъ прикрѣплены два освѣтительныхъ зеркала *d*, какія обыкновенно употребляются въ штативахъ для микроскоповъ. Зеркала расположены такъ, что при ихъ помощи можно направлять отраженные лучи свѣта въ отверстія столика штатива. Къ вертикальной колоннѣ штатива укрѣплены двѣ металлическія трубки *e*₁, *e*₂, каждая изъ которыхъ приходится надъ соответствующимъ отверстіемъ въ столикѣ штатива. Обѣ трубки устроены такимъ образомъ, что ихъ переднія обращенныя къ источнику свѣта половины могутъ открываться и закрываться, какъ двери. Такое устройство металлическихъ вертикальныхъ трубокъ предназначено для удобства помѣщенія въ нихъ измѣрительныхъ стеклянныхъ трубокъ *f*₁ и *f*₂ съ растворами.

Въ металлической трубкѣ *e*₁ имѣется сбоку съ наружной стороны³⁾ узкій продольный прорѣзь *r* для наблюденія за уровнемъ жидкости; на трубкѣ *e* прорѣзъ нанесены миллиметровыя дѣленія, соответствующія дѣленіямъ на находя-

1) В. Любименко, l. c., стр. 97. — W. Lubimenko. La concentration du pigment vert et l'assimilation chlorophyllienne (Révue gén. de Botanique, t. XX; 1908).

2) Приборъ изготовленъ фирмою Э. Лейтцъ въ Вецларѣ.

3) На рисункѣ же этотъ прорѣзь для наглядности изображенъ на передней сторонѣ трубки.



Приборъ для весовеннаго
 анализа пигментовъ
 Фл. Монтеверде и В. Лубименко.

1:3 натур. вел.

ЭЛИЦЪ-НАГ ОЛЬДОРФЪ
 С ПЕТЕРБУРГА

щейся внутри ея стеклянной трубкѣ f_1 . Верхняя часть металлической трубки e_1 оканчивается расширеніемъ, въ которое вставляется микроспектроскопъ g . На верхнюю часть другой металлической трубки e_2 насаженъ трубчатый угольникъ, внутри котораго укрѣплена призма h съ такимъ расчетомъ, чтобы лучи свѣта, проходящіе черезъ трубку вертикально снизу, послѣ преломленія въ призмѣ направлялись горизонтально.

Стеклянные трубки f_1 и f_2 имѣютъ 40 сантиметровъ длины и 8 миллиметровъ въ діаметрѣ; на обѣихъ трубкахъ нанесены миллиметровыя дѣленія. Трубка f_2 , служащая для помѣщенія раствора единицы, запаена съ нижней стороны и открыта съ верхней. Невдалекѣ отъ запаннаго конца она несетъ боковой отростокъ съ краномъ i . Когда жидкость налита въ трубку, то толщину слоя ея можно легко регулировать при помощи крана, выпуская чрезъ него излишекъ. Вторая стеклянная трубка f_1 имѣетъ болѣе сложное устройство. Подобно предыдущей она запаена съ нижней стороны и открыта съ верхней и также снабжена боковымъ отросткомъ съ краномъ k , но къ этому отростку прицалена еще стеклянная вороночка l , къ которой притертъ небольшой стеклянный сосудъ m съ краномъ p ; наверху этотъ сосудъ снабженъ колѣчатой притертой стеклянной трубочкой n , на которую одѣвается двойной резиновый баллонъ o . Дѣло въ томъ, что при анализахъ часто необходимо бываетъ то увеличивать, то уменьшать слой испытуемаго раствора. Уменьшеніе толщины слоя съ большимъ удобствомъ можетъ быть произведено при помощи крана k . Что касается увеличенія толщины слоя, то его, правда, можно производить простымъ доливаніемъ раствора черезъ верхній конецъ трубки, но эта манипуляція неудобна, такъ какъ требуетъ каждый разъ выемки стеклянной трубки f_1 изъ металлической трубки e_1 . Поэтому мы рѣшили увеличивать толщину слоя раствора путемъ нагнетанія. Съ этой цѣлью стеклянный сосудъ m вставляется въ уюмянутую вороночку l ; жидкость наливается въ сосудъ и при помощи крана p спускается въ стеклянную трубку f_1 , послѣ чего въ верхнее отверстіе сосуда вставляютъ колѣчатую трубочку n , соединенную съ резиновымъ баллономъ. Нагнетая баллономъ воздухъ въ сосудъ m при открытомъ крайѣ p , уровень жидкости въ стеклянной трубкѣ f_1 повышается и, когда онъ достигнетъ до желаемой высоты, закрываютъ край p .

Порядокъ работы при помощи нашего прибора состоитъ въ слѣдующемъ. Въ отверстіе металлической трубки e_1 вставляется микроспектроскопъ, и послѣдній ориентруется такимъ образомъ, чтобы боковое отверстіе его пришлось противъ отверстія трубчатого угольника, насаженнаго на металлическую трубку e_2 . Затѣмъ штативъ устанавливается противъ какого пи-

будь источника свѣта. Мы въ нашихъ работахъ пользовались свѣтомъ спиртокальной лампы сцимбра, пропущеннымъ чрезъ стеклянный шаровидный конденсоръ съ водой. Поворачивая зеркала, находящіяся подъ столикомъ штатива, направляемъ свѣтъ въ обѣ металлическія трубки такимъ образомъ, чтобы получить два расположенныхъ другъ надъ другомъ спектра. Затѣмъ, наблюдая чрезъ окуляръ микроспектроскопа, уравниваемъ интенсивность спектровъ сначала грубыми движеніями зеркалъ, а затѣмъ расширеніемъ или суженіемъ присовыхъ діафрагмъ. Для точнаго уравниванія интенсивности спектровъ лучше сузить щель микроспектроскопа до возможнаго предѣла, такъ какъ глазъ легче улавливаетъ разницу при слабой напряженности свѣта. Когда интенсивность спектровъ уравнена, вставляемъ въ металлическія трубки обѣ измѣрительныя стекляшныя трубки f_1 и f_2 и снова проверяемъ интенсивность обоихъ спектровъ. Затѣмъ въ измѣрительную трубку f_2 наливаемъ растворъ, который долженъ служить единицей для сравненія. Толщину слоя этого раствора мы регулируемъ при помощи крана, выпуская излишекъ. Испытуемый растворъ наливаемъ въ сосудъ m , укрѣпленный на измѣрительной трубкѣ f_1 , и при помощи крана p спускаемъ растворъ въ эту трубку. Затѣмъ, наблюдая чрезъ окуляръ микроспектроскопа соответствующую полосу поглощенія анализируемаго пигмента, увеличиваемъ или уменьшаемъ толщину слоя испытуемаго раствора до тѣхъ поръ, пока интенсивность полосы въ обоихъ спектрахъ будетъ совершенно одинакова. Затѣмъ чрезъ прорѣзь, находящійся въ металлической трубкѣ, отсчитываемъ найденшую величину слоя раствора. Принимая во вниманіе довольно большую длину нашихъ измѣрительныхъ трубокъ, весьма важно, чтобы онѣ были установлены въ правильно вертикальномъ положеніи, а также чтобы ихъ зааянные нижніе концы имѣли правильную полушаровидную поверхность и равномерную толщину слоя стекла въ этомъ мѣстѣ. При несоблюденіи этихъ условій нарушается чистота спектровъ и затрудняется наблюденіе полосъ поглощенія.

Измѣрительныя трубки могутъ быть изготовлены и съ плоскимъ дномъ, которое въ такомъ случаѣ должно быть хорошо отшлифовано.

Если дѣло идетъ только объ относительномъ количествѣ пигментовъ, то для сравненія можно взять растворъ любой крѣпости и условно принять его за единицу. Однако, для достиженія желаемой точности въ исполненіи анализа совершенно необходимо брать растворы слабой концентрации. Крѣпость раствора для хлорофилла должна быть такова, чтобы была видна только I-ая полоса поглощенія, и притомъ, чѣмъ она будетъ слабѣе, тѣмъ лучше, такъ какъ глазъ легче улавливаетъ разницу въ интенсивности поглощенія, когда соответствующее мѣсто спектра затѣнено слабо. Что касается ксантофилла

и каротина, то относительно ихъ слѣдуетъ соблюдать то же правило. Растворы ихъ должны быть настолько слабой концентраціи, чтобы при толщинѣ слоя въ нѣсколько сантиметровъ въ полѣ зрѣнія ясно были бы видны обѣ полосы поглощенія, причемъ для анализа удобнѣе употреблять полосу, лежащую ближе къ красной части спектра.

Растворъ, концентрацію котораго необходимо опредѣлить, слѣдуетъ приготовить такимъ образомъ, чтобы онъ уже на глазъ былъ слабѣе раствора, принимаемаго за единицу. Затѣмъ, для болѣе точнаго опредѣленія искомой толщины слоя этого раствора, а именно той, которая соотвѣтствуетъ одинаковому поглощенію въ обонхъ наблюдаемыхъ чрезъ микроспектроскопъ спектровъ, полезно дѣлать два отсчета, идя сначала отъ болѣе сильнаго поглощенія, а затѣмъ отъ болѣе слабого. Получаемая такимъ образомъ нѣкоторая средняя величина будетъ болѣе точной, чѣмъ каждый изъ отдѣльныхъ отсчетовъ, такъ какъ глазъ склоненъ давать при переходѣ отъ болѣе сильнаго поглощенія къ болѣе слабому нѣкоторое преувеличеніе, а въ обратномъ случаѣ нѣкоторое преуменьшеніе дѣйствительной толщины слоя.

Чтобы перевести полученные относительноныя величины крѣпости растворовъ на абсолютныя, необходимо знать вѣсовое количество пигмента, содержащееся въ опредѣленномъ объемѣ раствора, принятаго за единицу. Это необходимо знать также и для опредѣленія абсолютной точности самого метода измѣренія. Въ этихъ видахъ, конечно, проще всего получить чистые препараты каждаго изъ пигментовъ и приготовить изъ нихъ соотвѣтствующей крѣпости растворы, которые и должны служить единицей для сравненія. Благодаря любезности профессора Вильштеттера, мы имѣли возможность получить кристаллическіе препараты каротина и ксантофилла изъ его лабораторіи¹⁾; что же касается хлорофилла, то пришлось воспользоваться чистыми препаратами соединенія его съ этиловымъ спиртомъ (этиль-хлорофиллиды по Вильштеттеру), полученнымъ ранѣе однимъ изъ насъ²⁾ въ видѣ кристалловъ. Опытъ показалъ, что растворы, содержащіе одинъ граммъ пигмента на 1000 литровъ спирта имѣютъ совершенно достаточную крѣпость для производства анализовъ. Растворъ хлорофилла такой крѣпости при толщинѣ слоя въ 5 сант. показываетъ совершенно ясно I полосу поглощенія. Что же касается каротина и ксантофилла, то толщина слоя ихъ въ 3 сант. еще достаточна для того, чтобы обѣ полосы поглощенія каждаго изъ пиг-

1) За присылку этихъ препаратовъ мы считаемъ своимъ долгомъ выразить профессору Вильштеттеру глубокую благодарность.

2) N. Monteverde. Das Absorptionsspectrum des Chlorophylls (Acta Horti Petropolitani, vol. XIII, p. 160; 1893).

ментовъ могли служить для сравненія. Въ нашихъ работахъ мы обыкновенно брали растворы упомянутой крѣности при толщинѣ слоя въ 5 сант. для хлорофилла и отъ 3 до 5 сант. для ксантофилла и каротина.

Въ цѣляхъ опредѣленія абсолютной точности метода мы сдѣлали слѣдующій опытъ. Въ качествѣ единицы для сравненія былъ взятъ растворъ ксантофилла, содержащій 1 гр. пигмента на 1000 литровъ спирта, при толщинѣ слоя въ 5 сант. Затѣмъ былъ приготовленъ другой растворъ, содержащій 1 гр. пигмента на 5000 литровъ спирта, т. е. въ 5 разъ слабѣе перваго. Такъ какъ толщина слоя растворовъ при одинаковомъ поглощеніи свѣта обратно пропорціональна ихъ крѣности, то, слѣдовательно, въ нашемъ случаѣ отношеніе между толщиной слоя перваго и втораго растворовъ должно быть равно 5: 25 сант. Въ дѣйствительности же нами были получены слѣдующіе отчеты для толщины слоя втораго раствора:

1—26,25	7—25,0	13—24,60
2—24,50	8—24,90	14—24,30
3—24,75	9—26,15	15—25,90
4—25,50	10—25,20	16—26,30
5—24,75	11—25,70	17—25,50
6—26,20	12—25,10	

Если взять изъ этихъ цифръ среднюю арифметическую, то оказывается, что средній изъ многихъ опредѣленій отчетъ равняется 25,3, т. е. уклоняется отъ нормы всего на 0,3 сант. Максимальный отчетъ, какъ видно изъ приведенныхъ цифръ, равенъ 26,3, а минимальный 24,3 сант. Если теперь вычислить количество пигмента, содержащагося въ 1000 литровъ нашего раствора, по среднему, максимальному и минимальному отчету, то мы получимъ слѣдующія величины:

по максимальному	0,1901 гр.
по среднему	0,1976 »
по минимальному	0,2057 »

Въ дѣйствительности же 1000 литровъ нашего раствора содержали 0,2 гр. пигмента.

Дальнѣйшія вычисленія показываютъ, что относительная ошибка по максимальному отчету = 5%, по минимальному = 3%, а по среднему = 1,2%. Аналогичныя данныя были получены нами также въ опытѣ съ хлорофилломъ. Съ перваго взгляда можетъ показаться, что абсолютная точность разсматриваемаго нами метода не велика, но не слѣдуетъ забывать, что въ дѣй-

ствительности мы имѣемъ дѣло съ невѣсовыми количествами вещества. Для производства анализа совершенно достаточно взять 5 куб. сант. раствора, содержащаго 1 граммъ вещества на 1000 литровъ. Съ этимъ растворомъ мы сравнивали въ нашемъ опытѣ растворъ въ 5 разъ болѣе слабый, причемъ для анализа достаточно было имѣть его не болѣе 25 куб. сант. Такимъ образомъ абсолютное количество вещества, взятаго для анализа, равнялось 0,000005 гр. Отсюда ясно, что относительная ошибка въ опредѣленіи, достигающая 5%, представляетъ на самомъ дѣлѣ невѣсомую величину и что абсолютная точность метода далеко превосходитъ вѣсовой анализъ.

Но съ другой стороны нельзя не замѣтить, что спектроколориметрическій методъ не позволяетъ уменьшить величину относительной ошибки посредствомъ увеличенія количества вещества, взятаго для анализа, какъ это имѣетъ мѣсто при вѣсовомъ методѣ, такъ какъ увеличеніе толщины слоя и равно и крѣпости растворовъ дальше извѣстнаго предѣла дѣйствуетъ понижающимъ образомъ на точность измѣренія. Въмѣстѣ съ тѣмъ спектроколориметрическій методъ имѣетъ за собой то огромное преимущество, что позволяетъ оперировать съ ничтожнѣйшими количествами вещества и не требуетъ выдѣленія его въ химически чистомъ видѣ. Поэтому его смѣло можно рекомендовать, какъ хорошее вспомогательное средство для рѣшенія многихъ физиологическихъ вопросовъ, связанныхъ съ учетомъ количества пигментовъ.

Пользуясь только что описаннымъ методомъ, мы рѣшили опредѣлить абсолютныя вѣсовые количества хлорофилла и желтыхъ пигментовъ въ взрослыхъ, вполне развитыхъ листьяхъ разныхъ видовъ растений съ тѣмъ, чтобы установить, не существуетъ ли какого-либо опредѣленнаго вѣсового соотношенія между упомянутыми пигментами. Съ этою цѣлью мы взяли листья отъ 10 видовъ разныхъ растений и подвергли ихъ слѣдующей обработкѣ. Навѣски живыхъ листьевъ, равныя каждой 0,1 гр., были обработаны 20 куб. сант. спирта и растерты въ ступкѣ до полнаго извлеченія всѣхъ пигментовъ. Отъ полученныхъ такимъ образомъ растворовъ были взяты порціи по 10 куб. сант., къ которымъ былъ прибавленъ крѣпкій растворъ ѣдкаго барита для осажденія всѣхъ пигментовъ. По прошествіи сутокъ баритовые осадки были отфильтрованы и обработаны абсолютнымъ спиртомъ до полнаго извлеченія желтыхъ пигментовъ, на что понадобилось 20 куб. сант. спирта для каждой порціи. Въ полученныхъ такимъ образомъ растворахъ содержались каротинъ и ксантофиллъ. Для раздѣленія этихъ двухъ пигментовъ другъ отъ друга мы применяли реакцію Крауса, взявъ для каждой порціи по 20 куб. сант. петролейнаго эфира. При этомъ часть петролейнаго эфира растворяется въ спирту, вслѣдствіе чего объемъ рас-

твора ксантофилла увеличивается (въ нашемъ случаѣ до 23 куб. сант.). Затѣмъ объемы полученныхъ спиртовыхъ растворовъ уравнивались до 25 куб. сант., а объемы петролейно-эфирныхъ до 20 куб. сант. Такимъ образомъ, мы имѣли для анализа по 10 куб. сант. раствора хлорофилла, по 25 куб. сант. ксантофилла и по 20 куб. сант. каротина.

Обработка ѣдкимъ баритомъ спиртовыхъ вытяжекъ пигментовъ лишь въ томъ случаѣ гарантируетъ полное отдѣленіе хлорофилла отъ желтыхъ пигментовъ, если предоставить дѣйствовать ѣдкому бариту довольно продолжительное время, отъ 1 до 2 сутокъ. Въ противномъ случаѣ послѣ отфильтрованія баритовой воды при послѣдующей обработкѣ спиртомъ часть хлорофилла увлекается вмѣстѣ съ желтыми пигментами, вслѣдствіе чего является необходимость вторичной обработки ѣдкимъ баритомъ для полного отдѣленія хлорофилла. При недостаточно продолжительномъ дѣйствіи барита на спиртовую вытяжку нѣкоторая часть хлорофилла можетъ остаться въ растворѣ или перейти въ растворъ, если послѣ отфильтрованія баритовой воды промывать осадокъ дистиллированной водой. Чтобы избѣжать потерь пигментовъ при промывкѣ баритоваго осадка водой, лучше вовсе не промывать осадковъ, а послѣ отфильтрованія раствора ѣдкаго барита прямо обрабатывать осадки абсолютнымъ спиртомъ. При этомъ небольшая часть ѣдкаго барита увлекается съ растворомъ желтыхъ пигментовъ и образуетъ помутнѣніе растворовъ вслѣдствіе образованія углекислаго барія. Въ такомъ случаѣ повторная фильтрація растворовъ очищаетъ ихъ отъ мути; того же самого можно достигнуть простымъ отстаиваніемъ, если для анализа достаточно нѣкоторой части растворовъ, которая можетъ быть взята при помощи деkantаціи. Для полного извлеченія желтыхъ пигментовъ слѣдуетъ обрабатывать ихъ изъ баритовыхъ осадковъ абсолютнымъ спиртомъ еще въ влажномъ видѣ; если же осадки высушить, то желтые пигменты значительно труднѣе извлекаются спиртомъ, вслѣдствіе чего можетъ произойти ихъ потеря.

Слѣдуетъ обратить вниманіе также на то обстоятельство, что полное отдѣленіе каротина и ксантофилла при помощи реакціи Крауса для количественнаго анализа возможно лишь въ томъ случаѣ, если взяты растворы слабой концентраціи. Крѣпкіе же растворы требуютъ многократной обработки, — спиртовые петролейнымъ эфиромъ, а петролейно-эфирные спиртомъ, для достиженія полного отдѣленія пигментовъ другъ отъ друга. Такая многократная обработка весьма неудобна для цѣлей количественнаго анализа какъ вслѣдствіе потери времени, такъ и вслѣдствіе возможной потери вещества. Поэтому мы и даемъ тѣ цифровыя данныя для навѣсокъ листьевъ и объемовъ растворителей, которыя на основаніи сдѣланныхъ нами опытовъ

оказались наиболѣе подходящими для удовлетворительнаго проведенія количественныхъ анализовъ.

Какъ уже сказано было выше, въ качествѣ единицъ для сравненія мы брали растворы хлорофилла и ксантофилла, содержащіе 1 гр. вещества на 1000 литровъ спирта, а для каротина, содержащіе 1 гр. его на 1000 литровъ петролейнаго эфира. Полученные послѣ вышеописанной обработки изъ свѣжихъ листьевъ растворы каротина и ксантофилла были прямо пригодны для производства анализа. Что же касается растворовъ хлорофилла, то ихъ необходимо было разбавить въ 10 разъ.

Въ результатѣ мы получили слѣдующія абсолютныя количества для каждаго изъ трехъ пигментовъ, вычисленныя на 1 килограммъ свѣжихъ листьевъ.

Названія растеній.	Количество пигментовъ въ граммахъ.		
	Хлорофиллъ.	Ксантофиллъ.	Каротинъ.
<i>Thuja orientalis</i>	0,8114	0,1317	0,0208
<i>Viburnum Tinus</i> (листья молодые)	1,0000	0,1543	0,0479
<i>Luffa gigantea</i>	1,5873	0,3546	0,0615
<i>Albizzia Julibrissin</i>	1,9608	0,2809	0,0667
<i>Ruta graveolens</i>	2,1740	0,3876	0,0944
<i>Ailanthus glandulosa</i>	2,2220	0,2633	0,0727
<i>Clematis Vitalba</i>	2,4390	0,4065	0,1006
<i>Hyssopus officinalis</i>	2,7370	0,3556	0,1081
<i>Rubus caesius</i>	2,8560	0,3968	0,1060
<i>Arundinaria japonica</i>	2,9000	0,3500	0,1061

При разсмотрѣваніи цифръ этой таблицы прежде всего бросается въ глаза тотъ весьма интересный фактъ, что количество желтыхъ пигментовъ значительно уступаетъ количеству хлорофилла у всѣхъ изслѣдованныхъ видовъ растеній. Особенно ничтожно содержаніе каротина. Такимъ образомъ, зеленый цвѣтъ листьевъ обуславливается не столько болѣе сильной красящей способностью хлорофилла, сколько его количественнымъ преобладаніемъ. Присутствіе желтыхъ пигментовъ въ хлоропластахъ замаскировывается отъ внѣшняго наблюденія главнымъ образомъ потому, что примѣсь ихъ къ хлорофиллу количественно не велика. Затѣмъ нельзя не обратить вниманія также на тотъ, правда, уже отмѣченный нами въ предыдущей работѣ фактъ, что накопленіе желтыхъ пигментовъ въ листѣ идетъ параллельно накопленію хлорофилла, независимо отъ того, какому растенію принадлежитъ хлорофиллоносная ткань. Такъ, мы видимъ, что у изслѣдованныхъ нами видовъ самымъ бѣднымъ по содержанію хлорофилла оказалась *Thuja orientalis*, а самымъ богатымъ *Arundinaria japonica*. И если расположить изслѣдованныя нами растенія въ порядкѣ возрастающаго содержанія

хлорофилла, то оказывается, что въ такомъ же порядкѣ возрастаетъ и содержание желтыхъ пигментовъ. Съ особенною правильностью это явление наблюдается для *Thuja orientalis*, *Viburnum Tinus*, *Luffa gigantea*, *Albizzia Julibrissin* и *Ruta graveolens*. Что касается *Ailanthus glandulosa*, то эта порода выдѣляется изъ другихъ относительно бѣдностью желтыми пигментами. Наконецъ, у остальныхъ 4 видовъ количество желтыхъ пигментовъ остается приблизительно одинаковымъ, несмотря на увеличеніе количества хлорофилла.

Такимъ образомъ произведенныя нами новыя измѣренія подтверждаютъ отмѣченный нами въ предыдущей работѣ фактъ, что количество желтыхъ пигментовъ въ хлорофиллоносной ткани возрастаетъ параллельно увеличенію количества хлорофилла. Вместе съ тѣмъ оказывается, что накопленіе желтыхъ пигментовъ достигаетъ нѣкотораго максимума раньше, чѣмъ накопленіе хлорофилла. Этимъ какъ бы нарушается отмѣченный нами параллелизмъ. Но не слѣдуетъ упускать изъ виду того обстоятельства, что приведенныя выше числовыя данныя получены нами для взрослыхъ листьевъ различныхъ видовъ растений. Поэтому весьма возможно, что при общемъ сходствѣ въ процессѣ образованія хлорофилла у всѣхъ зеленыхъ растений существуютъ еще нѣкоторыя специфическія отличія, которыя измѣняютъ вѣсовое отношеніе между хлорофилломъ и желтыми пигментами. Съ этой точки зрѣнія было интересно опредѣлить вѣсовое соотношеніе хлорофилла и желтыхъ пигментовъ у изслѣдованныхъ нами породъ. Въ нижеслѣдующей таблицѣ мы даемъ эти соотношенія, полученныя соответствующимъ вычисленіемъ.

Вѣсовое соотношеніе между количествами хлорофилла и желтыхъ пигментовъ.

Названія растений.	Хлорофиллъ.		Хлорофиллъ.		Хлорофиллъ.		Ксантофиллъ.	
	Оба желтыхъ пигмента.		Ксантофиллъ.		Каротинъ.		Каротинъ.	
	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	Цифра округленныя.	
<i>Thuja orientalis</i>	5,32	5	6,16	6	39,00	39	6,33	6
<i>Viburnum Tinus</i> (молодые листья)	4,94	5	6,49	6	20,87	21	3,22	3
<i>Luffa gigantea</i>	3,81	4	4,48	5	25,81	26	5,76	6
<i>Albizzia Julibrissin</i>	5,64	6	6,97	7	29,40	29	4,21	4
<i>Ruta graveolens</i>	4,51	5	5,61	6	23,03	23	4,10	4
<i>Ailanthus glandulosa</i>	6,61	7	8,43	8	30,56	31	3,62	4
<i>Clematis Vitalba</i>	4,81	5	6,00	6	24,24	24	4,04	4
<i>Dyssopus officinalis</i>	5,90	6	7,70	8	25,32	25	3,29	3
<i>Rubus caesius</i>	5,68	6	7,19	7	26,94	27	3,74	4
<i>Arundinaria japonica</i>	6,35	6	8,30	8	27,33	27	3,30	3

Цифры только что приведенной таблицы показывают, что вѣсовое отношеніе хлорофилла къ обшмъ желтымъ пигментамъ хотя и не вполнѣ постоянно для разныхъ видовъ растеній, однако колеблется въ довольно узкихъ предѣлахъ. Обыкновенно количество хлорофилла превосходитъ количество ксантофилла и каротина, взятыхъ вмѣстѣ, въ 5 или 6 разъ, рѣдко отношеніе падаетъ до 4, какъ напр. у *Luffa gigantea*, или поднимается до 7, какъ у *Ailanthus glandulosa*.

Точно также въ довольно узкихъ предѣлахъ колеблется и соотношеніе между вѣсовыми количествами хлорофилла и ксантофилла. Такъ у изслѣдованныхъ нами видовъ это соотношеніе заключается въ предѣлахъ между 5 и 8.

Что касается соотношенія между хлорофилломъ и каротиномъ, то здѣсь наблюдаются болѣе широкіе предѣлы. Какъ показываютъ приведенныя выше цифры, оно можетъ колебаться отъ 20 до 40, хотя чаще наблюдаются колебанія между 25 и 30.

Наконецъ, соотношеніе между ксантофилломъ и каротиномъ также колеблется въ довольно широкихъ предѣлахъ, а именно между 3 и 6, хотя чаще оно равняется 4.

Будутъ ли вышеприведенныя вѣсовыя соотношенія величинами постоянными для каждаго вида, или же они могутъ измѣняться въ зависимости отъ возраста листа или внѣшнихъ условій, покажутъ дальнѣйшія изслѣдованія.

Слѣдуетъ замѣтить, что вопросъ о количественныхъ измѣненіяхъ пигментовъ въ хлорофиллоносной ткани еще весьма мало разработанъ. Между тѣмъ мы знаемъ цѣлый рядъ фактовъ, когда количественное измѣненіе въ содержаніи пигментовъ рѣзко бросается въ глаза. По отношенію къ хлорофиллу чрезвычайно интересно періодическое уменьшеніе его у хвойныхъ — въ зимній періодъ. Особенно ясно сказывается это явленіе у туи и нѣкоторыхъ садовыхъ формъ ея (*Retinospora*). Такъ, въ Крыму побурѣніе листьевъ туи начинается уже въ октябрѣ. Мы сдѣлали количественное опредѣленіе хлорофилла въ листьяхъ зеленыхъ и побурѣвшихъ одного и того же экземпляра туи и получили слѣдующія величины, вычисленныя на 1 кило свѣжихъ листьевъ.

I. Зеленые листья	0,9434 гр.
II. » »	0,9708 »
III. Бурые »	0,5746 »
IV. » »	0,5714 »

Эти цифры показываютъ, что у туи при побурѣніи листьевъ количество хлорофилла уменьшается почти вдвое.

Во всякомъ случаѣ, какъ показало наше изслѣдованіе осеннихъ листьев¹⁾, между хлорофилломъ и желтыми пигментами не существуетъ тѣсной химической связи. Каждый изъ пигментовъ послѣ своего образованія дѣлается самостоятельнымъ и, слѣдовательно, можетъ претерпѣвать различныя количественныя измѣненія независимо отъ другихъ. Поэтому вполне возможно, что подъ вліяніемъ виѣшнихъ или внутреннихъ условій количество желтыхъ пигментовъ у взрослыхъ листьевъ не остается постояннымъ, но измѣняется, вслѣдствіе чего и происходитъ нарушеніе первичнаго вѣсового соотношенія.

Но, какъ уже сказано, отысканіе постояннаго вѣсового соотношенія требуетъ дополнительныхъ изслѣдованій, которыя будутъ сдѣланы впоследствии. Произведенныя же нами измѣренія представляютъ интересъ главнымъ образомъ для сужденія объ абсолютныхъ количествахъ пигментовъ въ листьяхъ разныхъ видовъ растеній, а также какъ иллюстрація къ рекомендуемому нами спектроколориметрическому методу измѣренія.

Б. Вліяніе нѣкоторыхъ зольныхъ элементовъ на зеленѣніе.

Въ настоящее время можно считать уже вполне установленнымъ тотъ фактъ, что процессъ накопленія хлорофилла въ хлорофиллоносной ткани, обозначаемый терминомъ зеленѣніе, представляетъ собою процессъ физиологическій, который зависитъ отъ цѣлаго ряда внутреннихъ причинъ или условій, принадлежащихъ самому организму.

Извѣстно, напримѣръ, что нормальное зеленѣніе листьевъ происходитъ лишь въ присутствіи кислорода и подѣ дѣйствіемъ нѣкотораго оптимальнаго освѣщенія. Изслѣдованія Палладина²⁾ показали также, что для нормальнаго хода зеленѣнія необходимо присутствіе растворимыхъ углеводовъ въ хлорофиллоносной ткани. Что касается вліянія различныхъ зольныхъ элементовъ на процессъ зеленѣнія, то этотъ вопросъ еще ожидаетъ соотвѣтствующей научной разработки. По отношенію къ желѣзу уже извѣстно, что

1) N. Montéverdé et V. Lubimenko. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes (Bull. de l'Acad. Impér. des Sciences de St.-Petersbourg, T. 6, p. 626; 1912).

2) W. Palladin. Ergrünen und Wachstum der etiolirten Blätter (Ber. d. deutsch. bot. Ges., 1891, p. 229). — Jd. Recherches sur la formation de la chlorophylle dans les plantes (Revue gén. Botanique, 1897, p. 385). — Jd. Einfluss der Concentration der Lösungen auf die Chlorophyllbildung in etiolirten Blättern (Ber. d. deutsch. bot. Ges., 1902, p. 224).

его присутствіе необходимо для нормальнаго зеленія листьевъ. Фактъ этотъ самъ по себѣ чрезвычайно интересный, въ то же время представляется крайне загадочнымъ, такъ какъ желѣзо не входитъ въ составъ частицы хлорофилла.

Относительно вліянія другихъ зольныхъ элементовъ на процессъ зеленія мы имѣемъ лишь самыя отрывочныя и неполныя свѣдѣнія. Въ литературѣ встрѣчается указаніе¹⁾, что недостатокъ азота вызываетъ явленіе хлорозиса въ зеленыхъ растеніяхъ; вліяніе же калия, кальція и магнія²⁾, повидимому, вовсе не было экспериментально изслѣдовано. Слѣдуетъ замѣтить также, что при подобнаго рода изслѣдованіяхъ необходимо примѣненіе количественнаго анализа хлорофилла. Между тѣмъ методика этого анализа до послѣдняго времени оставалась не разработанной, а потому понятно, что явленія уменьшенія или увеличенія количества хлорофилла, недостаточно рѣзкія для прямого наблюденія, оставались безъ вниманія. Кромѣ того, нельзя не указать также и на то обстоятельство, что устанавливаемое простымъ зрительнымъ впечатлѣніемъ различіе въ окраскѣ листьевъ можетъ вовсе не соответствовать различію количественнаго содержанія этого пигмента, такъ какъ тонъ окраски обуславливается не только большимъ или меньшимъ количествомъ пигмента, но вмѣстѣ съ тѣмъ чисто физическимъ строеніемъ кожицы листа и ея придатковъ. Поэтому часто встрѣчающіяся въ литературѣ, посвященной физиологической роли зольныхъ элементовъ въ жизни растеній, замѣчанія относительно густоты тона въ окраскѣ листьевъ не могутъ служить сколько-нибудь точнымъ указаніемъ о дѣйствительныхъ количественныхъ измѣненіяхъ пигмента въ хлорофиллопосной ткани, за исключеніемъ, конечно, тѣхъ рѣзкихъ случаевъ, когда наблюдается ясно выраженный хлорозисъ. Принимая въ соображеніе съ точки зрѣнія образованія хлорофилла большое значеніе вопроса о вліяніи зольныхъ элементовъ на процессъ зеленія, мы попытались использовать описанный нами выше методъ количественнаго учета хлорофилла и рѣшили предпринять систематическое экспериментальное изслѣдованіе въ этомъ направленіи.

Нѣкоторые опыты, сдѣланные нами съ этиологированными проростками люфы и пшеницы, дали настолько интересные результаты, что они заслу-

1) Wilfarth und Wimmer. Journal für Landwirtschaft, Bd. 51, p. 129; 1903.

А. Möller. Karez-Erscheinungen bei der Kiefer (Zeitschrift für Forst- und Jagdwesen, Bd. XXXVI, p. 745; 1904).

2) По наблюденіямъ Мёллера, производившаго свои изслѣдованія надъ сосной, при недостаткѣ магнія перхушка хвой окрашена въ оранжево-желтый цвѣтъ, переходящій кънизу въ красный, а у основанія въ нормальный зеленый.

живають опублікованія уже теперъ, т. е. до окончанія підприємятаго нами общаго изслѣдованія.

Слѣдуетъ замѣтить, что изслѣдователь, берущій на себя задачу изучить вліяніе зольныхъ элементовъ на процессъ зеленѣнія, на первыхъ же порахъ встрѣчаетъ большія затрудненія въ методикѣ постановки опытовъ. Какъ извѣстно, въ сѣменахъ высшихъ растений присутствуютъ всѣ необходимые зольные элементы и часто въ довольно значительномъ количествѣ. Поэтому, приступая къ изученію вліянія одного какого-либо изъ этихъ элементовъ, мы наталкиваемся на невозможность полнаго исключенія его изъ питательной среды при прорастаніи сѣмени проростковъ. Такимъ образомъ, волею неволею приходится исходить изъ присутствія нѣкотораго запаса даннаго элемента и изучать вліяніе количества его на процессъ зеленѣнія. Въ дальнѣйшемъ представляются возможнымъ два различныхъ пути, а именно выращиваніе растений изъ сѣмянъ на свѣту въ водной питательной средѣ, заключающей въ себѣ всѣ необходимые зольные элементы за исключеніемъ того, вліяніе котораго мы изучаемъ, или же выращиваніе проростковъ на дистиллированной водѣ на свѣту или въ отсутствіи свѣта съ послѣдующимъ выставленіемъ проростковъ на свѣтъ при условіи поглощенія ими растворовъ изучаемыхъ минеральныхъ солей. Мы предпочли для нашихъ опытовъ второй путь, какъ дающій возможность въ сравнительно короткое время сдѣлать большое количество опытовъ.

Выше мы уже видѣли, что абсолютное количество пигментовъ по отношенію къ свѣжему вѣсу листьевъ, а слѣдовательно и по отношенію къ общему запасу сухого вещества, чрезвычайно мало. Отсюда понятнo, что даже ничтожная примѣсь минеральныхъ солей къ дистиллированной водѣ, на которой происходитъ выращиваніе сѣмянъ, можетъ значительно повліять на результатъ опыта. Поэтому мы обратили вниманіе прежде всего на должную чистоту сѣмянъ, съ которыми производились опыты.

Чтобы очистить сѣмена отъ приставшей къ нимъ минеральной пыли, мы подвергли ихъ многократной промывкѣ сначала водопроводной, а затѣмъ дистиллированной водой. Очищенные такимъ образомъ сѣмена помѣщались въ кристаллизаторы на пропитанную дистиллированной водой гигроскопическую вату и въ такомъ видѣ проращивались въ темной комнатѣ при полномъ отсутствіи свѣта. Затѣмъ, когда проростки достигали желаемой величины, мы выставляли ихъ на свѣтъ также въ кристаллизаторахъ на гигроскопической ватѣ, пропитанной растворами чистыхъ препаратовъ разныхъ минеральныхъ солей. По наступленіи достаточной степени зеленѣнія проростки обрабатывались спиртомъ до полнаго извлеченія хлорофилла, и количество

последняго измѣрялось вышеописаннымъ спектроколориметрическимъ методомъ. Довольно удобнымъ объектомъ для подобнаго рода опытовъ оказались проростки люффы, а именно ихъ сѣмядолл. Если выставить на свѣтъ сѣмядолл этиолерованныхъ проростковъ люффы, выращенной въ темнотѣ на дестиллированной водѣ, то уже чрезъ нѣсколько часовъ можно наблюдать, что сѣмядолл, принадлежащія различнымъ проросткамъ, зеленѣютъ не съ одинаковой быстротой. Въ то время какъ одиѣ изъ нихъ приростають совершенно ясный зеленый цвѣтъ, другія остаются желтыми, хотя бы всѣ они были одинаковой степени развитія. Это явленіе пока не поддается удовлетворительному объясненію, но весьма возможно, что его слѣдуетъ отнести насчетъ вліянія присутствія большого или меньшаго количества нѣкоторыхъ зольныхъ элементовъ въ сѣменахъ. Во всякомъ случаѣ такое неоднаково быстрое зеленѣніе сѣмядолл на дестиллированной водѣ явилось для насъ неожиданнымъ препятствіемъ для производства сравнительныхъ опытовъ и, чтобы обойти его, намъ пришлось брать не цѣлыя сѣмядолл, а части ихъ, т. е. сравнивать быстроту зеленѣнія половинокъ сѣмядолл, принадлежащихъ одному и тому же проростку. При препаровкѣ сѣмядолл для опытовъ мы обыкновенно удаляли почечку.

Порядокъ постановки опытовъ былъ таковъ. Выращенные въ темнотѣ проростки отпрепарировались на свѣту такимъ образомъ, чтобы отъ каждаго проростка пришлось по одной половинѣ сѣмядолл въ сосуды, содержащія растворы различныхъ минеральныхъ солей. Мы пользовались обыкновенными кристаллизаторами, на дно которыхъ помещали слой гигроскопической ваты, совершенно пропитанной растворомъ испытуемой соли. Кристаллизаторы затѣмъ покрывались стеклянными кружками, чтобы воспрепятствовать проникновенію минеральной пыли, носящейся въ воздухѣ, въ растворы. Подъ кружки подкладывались листочки бумаги для обезпеченія достаточной аэраціи внутри кристаллизаторовъ.

Мы вели опыты въ обыкновенной стеклянной посудѣ, вследствие чего наши растворы не были вполне защищены отъ примѣси нѣкоторыхъ минеральныхъ веществъ стекла, растворяющихся въ водѣ. Въ виду того, однако, что уже въ самомъ сѣмени заключался значительный запасъ различныхъ минеральныхъ элементовъ и что наши опыты носили сравнительно-количественный характеръ, мы могли пренебречь той ничтожной примѣсью минеральныхъ веществъ, которая могла быть растворена отъ соприкосновенія воды со стѣнками стекляннаго сосуда.

Перейдемъ теперь къ описанію нѣкоторыхъ отдѣльныхъ опытовъ.

Опытъ № 1.

14 августа было взято 4 порціи этиолированныхъ сѣмядолей льфы. Одна изъ нихъ положена въ дистиллированную воду, а остальные на растворы $MgSO_4$, KH_2PO_4 и KNO_3 , крѣпостью равной 0,01 нормального эквимолекулярнаго раствора. Всѣ порціи были одновременно выставлены на разсѣянный дневной свѣтъ и по прошествіи сутокъ были обработаны одинаковыми объемами спирта до полного извлеченія хлорофилла. Анализъ полученныхъ такимъ образомъ растворовъ далъ слѣдующія абсолютныя количества хлорофилла, вычисленныя на 1 кило живыхъ сѣмядолей:

	H_2O	$MgSO_4$	KH_2PO_4	KNO_3
	0,0345 гр.	0,0388 гр.	0,0439 гр.	0,0439 гр.
Въ $\frac{0}{0}$	100	112	124	124

Только что приведенныя цифры показываютъ, что поглощеніе растворовъ калийныхъ солей весьма замѣтно ускоряетъ процессъ зеленія. Чтобы опредѣлить отдѣльно вліяніе калия, былъ поставленъ слѣдующій опытъ.

Опытъ № 2.

Взято 5 сентября 6 порціи этиолированныхъ сѣмядолей, изъ которыхъ три были положены на дистиллированную воду, а три другихъ на растворы KCl , $NaNO_3$ и NaN_2PO_4 , крѣпостью равной 0,01 нормального раствора. Каждая изъ порціи на дистиллированной водѣ соотвѣтствовала одному изъ взятыхъ для испытанія растворовъ. По прошествіи 7 сутокъ анализъ далъ слѣдующія количества хлорофилла на 1 кило свѣжаго вѣса сѣмядолей:

	H_2O	KCl	$NaNO_3$	NaN_2PO_4
I.	0,2206 гр.	0,5208 гр.	—	—
II.	0,2180 »	—	0,1838 гр.	—
III.	0,0500 »	—	—	0,0872 гр.

Эти цифры показываютъ, что калий въ соединеніи съ хлоромъ весьма значительно усиливаетъ накопленіе хлорофилла. Что же касается азота, то опытъ, повидимому, не оказываетъ замѣтнаго вліянія, но крайней мѣрѣ, въ формѣ азотнокислаго натрія. Наконецъ, присутствіе фосфора также отзывается благоприятно на зеленіи.

Опытъ № 3.

9-го сентября взято 4 порціи этиолированныхъ сѣмядолей, изъ которыхъ одна была положена на дистиллированную воду, а остальные три на

растворы $Mg(NO_3)_2$, $Ca(NO_3)_2$ и KNO_3 той же концентраціи, какъ и раньше. Черезъ 8 дней анализъ хлорофилла далъ слѣдующее количество его на 1 кило сѣмядолей:

H_2O	$Mg(NO_3)_2$	$Ca(NO_3)_2$	KNO_3
0,2105 гр.	0,0806 гр.	0,0909 гр.	0,3389 гр.

Эти цифры съ достаточной наглядностью показываютъ, что азотъ не ускоряетъ процесса зеленія у люфы ни въ соединеніи съ магниемъ, ни въ соединеніи съ кальціемъ. Напротивъ, присутствіе калия значительно повышаетъ накопленіе хлорофилла.

Опытъ № 4.

21 августа взято 2 порціи этиолированныхъ сѣмядолей люфы. Одна порція была положена на дистиллированную воду, а другая на растворъ марганцовокаліевой соли крѣпостью 0,01 гр. на 100 куб. сант. По прошествіи 14 дней анализъ хлорофилла далъ слѣдующее количество его на 1 кило сѣмядолей:

H_2O	$KMnO_4$
0,0802 гр.	0,1271 гр.

Итакъ мы видимъ, что на растворѣ марганцовокаліевой соли сѣмядоли накопили хлорофилла приблизительно въ $1\frac{1}{2}$ раза болѣе, чѣмъ на дистиллированной водѣ.

Опытъ № 5.

4-го сентября были выставлены на разсѣянный свѣтъ 4 порціи этиолированныхъ сѣмядолей разнаго возраста.

Дѣло въ томъ, что, по сдѣланному нами наблюденію, проростки, выдержанные болѣе продолжительное время въ темнотѣ, зеленіютъ медленнѣе. Поэтому было интересно прослѣдить, какъ будетъ дѣйствовать марганцовокислый калий на зеленіе сѣмядолей, принадлежащихъ болѣе молодымъ и болѣе старымъ проросткамъ. По прошествіи 3 дней анализъ хлорофилла далъ слѣдующія количества его, вычисленные на 1 кило живыхъ сѣмядолей:

	H_2O	$KMnO_4$
Молодые сѣмядоли	0,1322	0,2371
Старые сѣмядоли	0,0232	0,1190

Эти цифры показываютъ, что растворы марганцовокислого калия весьма благоприятно дѣйствуютъ на процессъ зеленія какъ старыхъ, такъ и молодыхъ сѣмядолей, и, пожалуй, даже гораздо болѣе благоприятно для первыхъ.

Аналогичные результаты по отношенію благоприятнаго дѣйствія калия были получены также въ опытахъ съ сѣрнокислымъ калиемъ (K_2SO_4).

Что касается вопроса о томъ, какова же въ сущности роль калия въ данномъ случаѣ, то на этотъ счетъ пока нельзя сказать ничего опредѣленнаго. При производствѣ нашихъ опытовъ мы обратили вниманіе на то, что нѣкоторыя соли калия, а именно азотнокислый, хлористый и фосфорнокислый калий, значительно усиливаютъ ростъ сѣмядолей. Такъ напр. въ одномъ опытѣ этиолпрованныя сѣмядоли были выставлены на разсѣанный дневной свѣтъ 14 августа; чрезъ 6 дней измѣреніе показало, что средняя величина площади сѣмядолей на дистиллированной водѣ была равна 214 кв. мм., на фосфорнокисломъ калии = 340 мм., а на азотнокисломъ == 450 кв. мм.

Въ другомъ опытѣ этиолпрованныя сѣмядоли были выставлены на свѣтъ 5 сентября. 12 сентября было произведено измѣреніе ихъ величины, причемъ было найдено, что средняя площадь одной сѣмядолы, выдержанной на дистиллированной водѣ равнялась 199 кв. мм., а средняя величина площади сѣмядолей, находившихся на растворѣ хлористаго калия = 267 кв. мм. Что касается марганцовокислаго и сѣрпкислаго калия, а также другихъ минеральныхъ солей, то подобнаго стимулирующаго дѣйствія на ростъ не наблюдалось. Нужно замѣтить, что стимулирующее дѣйствіе нѣкоторыхъ соединений калия, а именно ѣдкаго кали и хлористаго калия, отмѣчено и въ опытахъ Сарандинаки надъ проростками подсолнечника¹⁾.

Принимая во вниманіе только что указанное и притомъ весьма ярко выраженное стимулирующее дѣйствіе нѣкоторыхъ солей калия на ростъ, мы предположили, что этотъ элементъ, повидимому, оказываетъ вліяніе на внутрикѣлочное питаніе хлорофиллоносной ткани сѣмядолей. Это вліяніе могло бы выразиться въ накопленіи растворимыхъ углеводовъ. Въ виду того, что, по даннымъ Палладина, присутствіе растворимыхъ углеводовъ въ хлорофиллоносной ткани необходимо для накопленія хлорофилла, роль калия въ процессѣ зеленѣнія сѣмядолей люффы могла бы быть объяснена его мобилизующей способностью на запасы органическаго вещества въ сѣмени. Исходя изъ такого предположенія, мы поставили новый опытъ, въ которомъ этиолпрованныя сѣмядоли выдерживались на свѣту параллельно на дистиллированной водѣ, на растворѣ калийной селитры и на растворахъ глюкозы 1%, 2% и 10% концентрации. Въ результатѣ оказалось, что 10% растворъ глюкозы сильно задерживаетъ зеленѣніе; такое же задерживающее вліяніе было

1) Ю. Сарандинаки. Наблюдения надъ дѣйствіемъ солей на ростъ проростковъ подсолнечника (Труды Агрономической Лабораторіи Императорскаго Новороссійскаго Университета, 1912 г.).

наблюдаемо, хотя и въ значительно болѣе слабой степени, также на растворахъ глюкозы 1% и 2% концентраціи.

Такимъ образомъ роль калия въ процессѣ зеленія сѣмядолей люфы пока остается совершенно загадочной.

Совершенно другіе результаты были получены въ опытахъ съ этиолированными проростками пшеницы.

Опытъ № 6.

16 августа 4 порціи этиолированныхъ листьевъ были выставлены на разсѣянный свѣтъ на дистиллированной водѣ и на растворахъ $MgSO_4$, KNO_3 и KH_2PO_4 , крѣпостью 0,01 нормального раствора. Черезъ сутки въ листьяхъ оказались слѣдующія количества хлорофилла на 1 кило свѣжаго вѣса:

H_2O	$MgSO_4$	KH_2PO_4	KNO_3
0,3915 гр.	0,4050 гр.	0,4050 гр.	0,4320 гр.

Эти цифры показываютъ, что хотя KNO_3 и производитъ благоприятное вліяніе на зеленіе пшеницы, однако, это вліяніе весьма слабо выражено по сравненію съ тѣмъ, что мы наблюдали у люфы. Это заключеніе вполнѣ подтвердилось результатами новаго опыта съ растворомъ марганцовокаліевой соли.

Опытъ № 7.

4 сентября были выставлены на разсѣянный свѣтъ 2 порціи этиолированныхъ листьевъ, изъ которыхъ одна находилась на дистиллированной водѣ, а другая на растворѣ марганцовокаліевой соли, крѣпостью 0,01 гр. на 100 куб. сант. воды. По прошествіи 3 дней анализъ листьевъ далъ слѣдующія количества хлорофилла на 1 кило свѣжаго вѣса:

H_2O	$KMnO_4$
0,5208	0,5154

Какъ показываютъ только что приведенныя цифры, количество хлорофилла въ проросткахъ, выдержанныхъ на марганцовокаліевой соли, не превосходитъ того количества, которое было найдено на проросткахъ, оставшихся на дистиллированной водѣ.

Такое различіе въ результатахъ опытовъ съ люфтой и пшеницей пока не поддается никакому удовлетворительному объясненію. Какъ мы уже замѣтили выше, методика предпринятыхъ нами опытовъ въ значительной степени

затрудняется тѣмъ обстоятельствомъ, что приходится исходить отъ нѣкотораго запаса зольныхъ элементовъ, находящагося въ сѣмени. Отсюда понятно, что для выясненія дѣйствія различныхъ зольныхъ элементовъ на процессъ зеленія необходима постановка большого числа разнообразныхъ опытовъ и съ различными растеніями. Во всякомъ случаѣ приведенныя нами выше данныя показываютъ, что экспериментальное изслѣдованіе въ этомъ направленіи можетъ дать весьма интересные результаты не только по отношенію къ процессу зеленія, но также и по общему вопросу о физиологической роли отдѣльныхъ зольныхъ элементовъ въ жизни растенія. А рекомендуемый нами спектроколориметрическій методъ количественнаго анализа пигментовъ можетъ оказать здѣсь существенную помощь.

Химическое изелѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія.

Инженера Г. П. Черника.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 2 октября 1913 г.).

IV.

При разборкѣ гравія, мѣсторожденіе котораго помѣчено было «*South. Prov.*», обратила на себя вниманіе небольшая галька, значительно отличающаяся отъ другихъ, ей подобныхъ, свѣтлымъ отбѣнкомъ своего буровато-желтаго цвѣта. На матовой поверхности ея мѣстами замѣтны были какъ бы блестящіе штрихи, выдававшіе кристаллическое строеніе минерала. Будучи расколотъ вдоль этихъ параллельныхъ штриховъ, минералъ оказался кристаллическимъ и, притомъ, въ изломѣ настолько схожимъ съ скайнднавскимъ мелниофаномъ, что идентичность обонхъ минераловъ, казалось, не подлежала ни малѣйшему сомнѣнію.

Однако отсутствіе мелниофана среди описанныхъ, или вообще извѣстныхъ, цейлонскихъ минераловъ, побудило автора опредѣлить его удѣльный вѣсъ, при чемъ таковой, найденный при помощи простаго гидростатическаго взвѣшиванія, далъ цифру 3,47, значительно превышающую удѣльный вѣсъ мелниофана, а такъ какъ, судя по весьма однородному съ виду излому минерала, нельзя было объяснить сильное увеличеніе удѣльнаго вѣса наличиемъ какой-либо тяжелой примѣси, то, естественно, пришлось притти къ выводу, что отождествленіе обонхъ минераловъ, единственно по поразительному сходству ихъ изломовъ, было ошибочнымъ, и съ цѣлью опредѣленія его природы необходимо было приступить къ болѣе детальному изученію его.

Въ одномъ направленіи галька легко раскалывалась на довольно тонкія

пластинки свѣтло-медово-желтаго цвѣта. Части этихъ пластинокъ, смежныя съ наружною поверхностью гальки, имѣли ясно усиливающійся къ поверхности буроватый оттѣнокъ, обуславливающій собою цвѣтъ гальки снаружи.

Части минерала, находившіеся въ непосредственномъ сосѣдствѣ съ наружною поверхностью гальки, были болѣе или менѣе мутны, внутреннія же части обладали весьма значительной прозрачностью, мѣстами даже безукоризненной.

Въ тонкомъ шлифѣ минералъ представлялся въ видѣ весьма однородной, прозрачной массы, въ которой изрѣдка наблюдались весьма мелкіе кристаллики фтористаго кальція и еще рѣже кристаллики титавита въ видѣ хорошо образованныхъ тетрагональныхъ призмочекъ. Въ шлифѣ, въ частяхъ минерала, соприкасающихся съ наружною поверхностью гальки, замѣчалось присутствіе землистыхъ, непрозрачныхъ частицъ красновато-буроваго цвѣта различныхъ оттѣнковъ, количество которыхъ вмѣстѣ съ интенсивностью окраски увеличивалось по мѣрѣ приближенія къ периферіи. Заслуживаетъ упоминанія также тотъ фактъ, что кристаллики илавиковаго шпата довольно равномерно распределены по всей массѣ минерала, но, начиная съ зоны появленія землистыхъ новообразованій, количество ихъ постепенно возрастаетъ, и у самой поверхности ихъ уже весьма много.

Присутствіе частицъ землистаго вещества въ частяхъ гальки, ближайшихъ къ ея поверхности, служитъ безспорнымъ доказательствомъ наличности въ данномъ случаѣ нѣкотораго поверхностнаго процесса, который однако, судя по шлифу, не распространялся глубже 2 — 3 миллиметровъ отъ наружной поверхности; что же касается внутреннихъ частей ея, то онѣ были безукоризненной свѣжесті¹⁾.

Въ одномъ мѣстѣ у края шлифа можно было видѣть вросшую чешуйку бѣлой слюды, а по сосѣдству съ нею остатки довольно сильно вывѣтрившагося ортоклаза. Такимъ образомъ, въ виду данныхъ, добытыхъ изученіемъ шлифа, и высокой степени однородности вещества гальки, въ полученіи матеріала для навѣсокъ не могло встрѣтиться никакого затрудненія, — стоило только отобрать частички по возможности безукоризненной прозрачности изъ внутреннихъ частей гальки.

1) Какъ будетъ сказано дальше, результаты анализа заставляютъ отнести гальку къ минераламъ, близкимъ къ *lavenite*, но если это, дѣйствительно, такъ, то выводъ этотъ находится въ противорѣчій съ мнѣніемъ W. C. Brögger'a, полагающаго, что процессъ измененія *lavenite*'а связанъ съ превращеніемъ его въ болѣе свѣтлую разновидность. Нашъ минералъ не даетъ никакого повода заподозрить неполную свѣжесть его внутреннихъ частей, вполнѣ ясно указывая на характеръ измененій его подъ вліяніемъ идущаго на поверхности процесса.

Въ изломѣ блескъ былъ сильный стекляннѣй, минераль обладалъ совершенно-раковистымъ изломомъ, совершенной спайностью, бѣлаго цвѣта чертой и сравнительно небольшою хрупкостью; твердость имѣлъ почти одинаковую съ ортоклазомъ, чуть превосходя его въ этомъ отношеніи.

Удѣльный вѣсъ частицъ безукоризненной чистоты, отобранныхъ для количественнаго анализа, опредѣленный пикнометрическимъ путемъ, оказался равнымъ 3,49. Нагрѣтая концентрированная соляная кислота сначала весьма усиленно разлагаетъ минераль, но скоро ея дѣйствіе слабѣетъ, и для достиженія конечнаго результата требуется весьма продолжительное время. Азотная кислота реагируетъ на минераль гораздо слабѣе соляной. Изъ минеральныхъ кислотъ легче всего и притомъ вполнѣ совершенно разлагаетъ его концентрированная серная кислота при нагрѣваніи; еще легче разложеніе минерала достигается при помощи сплавленія его съ калиевымъ бисульфатомъ либо при помощи плавикової кислоты, съ наибольшей же легкостью происходитъ при сплавленіи съ фтористоводородными фтористыми щелочными металлами. Расплавленные щелочные карбонаты также полностью разлагаютъ минераль, хотя нельзя сказать, чтобы конечный результатъ достигался довольно быстро.

При нагрѣваніи въ колбочкѣ выдѣляется вода и фторъ, при чемъ минераль нѣсколько растрескивается, но осколки его не разлетаются: при болѣе сильномъ нагрѣваніи минераль постепенно теряетъ прозрачность и вмѣстѣ съ тѣмъ пріобрѣтаетъ буроватый оттѣнокъ. Передъ паяльнѣй трубкой сплавляется, образуя бураго цвѣта шлакоподобную массу.

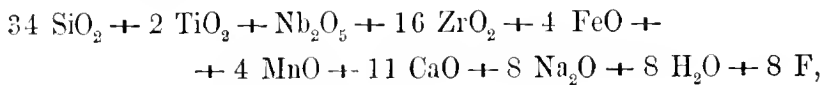
Какъ въ бурѣ, такъ и въ фосфорной соли тонкій порошокъ минерала растворяется съ трудомъ, не давая характерныхъ перловъ: въ нихъ можно видѣть лишь присутствіе желѣза и значительнаго количества кремнезема. Съ содой получается явственная реакція на марганецъ.

Послѣ потери воды минераль подвергается уже слабому дѣйствію на него кислотъ, сплавленный же почти вовсе не реагируетъ съ ними: даже концентрированная серная кислота въ нагрѣтомъ состояніи не приводитъ минераль въ состояніе полнаго разложенія. Расплавленный кислый сернокислый калий, хотя и труднѣе, но все-таки при продолжительномъ дѣйствіи вполнѣ разлагаетъ сплавленный минераль; что же касается плавикової кислоты и фтористоводородныхъ фтористыхъ щелочей, то таковыя относятся при сплавленіи къ минералу одинаково, легко разлагая его независимо отъ того, взятъ ли онъ въ своемъ натуральномъ видѣ, либо былъ предварительно прокаленъ или сплавленъ.

Химическій составъ минерала слѣдующій:

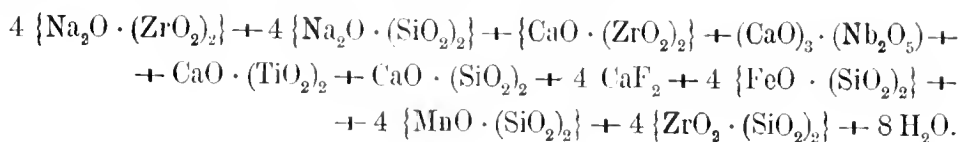
Названия составных частей минерала.	Главная рабочая навѣска минерала 6,2514 грам.	Отдельная навѣска минерала для определения воды 1,0922 грам.	Отдельная навѣска минерала для определения фтора 1,6118 грам.	Общий итог навѣска в %.	К О Э Ф Н Ц И Э Н Т Ы.	
SiO ₂ . . .	31.97	—	—	31.97	$\frac{31.97}{60.3} = 0.53018242$, принимаемъ за 34.	
TiO ₂ . . .	2.48	—	—	2.48	$\frac{2.48}{80.1} = 0.0310$, соответствует 2.	
Nb ₂ O ₅ . . .	4.03	—	—	4.03	$\frac{4.03}{267.0} = 0.0151$,	» 1.
Ta ₂ O ₅ 1) . . .						
ZrO ₂ . . .	30.63	—	—	30.63	$\frac{30.63}{122.6} = 0.2499$.	» 16.
FeO . . .	4.50	—	—	4.50	$\frac{4.50}{71.85} = 0.0626$.	» 4.
MnO . . .	4.43	—	—	4.43	$\frac{4.43}{70.93} = 0.0625$.	» 4.
CaO . . .	9.57	—	—	9.57	$\frac{9.57}{56.09} = 0.17062$	} = 0.1716, соотвѣт. 11.
MgO . . .	0.04	—	—	0.04	$\frac{0.04}{40.32} = 0.00099$	
K ₂ O . . .	0.32	—	—	0.32	$\frac{0.32}{94.2} = 0.00340$	} = 0.1244, » 8.
Na ₂ O . . .	7.50	—	—	7.50	$\frac{7.50}{62} = 0.12097$	
H ₂ O . . .	—	2.24	—	2.24	$\frac{2.24}{18.006} = 0.1243$, соответствует 8.	
F	—	—	2.36	2.36	$\frac{2.36}{19} = 0.1242$,	» 8.
Итого .	—	—	—	100.07		
O = 2F =	$\frac{2.36 \times 16}{2 \times 19} =$			0.99		
Итого .	—	—	—	99.08%		

Полученныя данныя указываютъ на то, что составъ минерала соответствуетъ формулѣ:

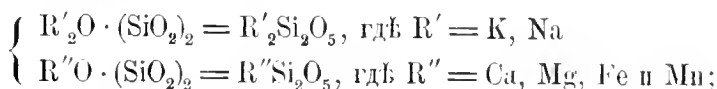


1) Почти исключительно одна Nb₂O₅.

из которой въ свою очередь вытекаетъ выраженіе:



Здѣсь $(\text{Na}_2\text{O}) \cdot (\text{SiO}_2)_2$; $(\text{FeO}) \cdot (\text{SiO}_2)_2$ и $(\text{MnO}) \cdot (\text{SiO}_2)_2$ суть соли диметакремневой кислоты, то-есть бисиликаты, а слѣдовательно могутъ быть обозначены общей формулой



соединенія $(\text{Na}_2\text{O}) \cdot (\text{ZrO}_2)_2$ и $(\text{CaO}) \cdot (\text{ZrO}_2)_2$ суть соответствующія предыдущимъ соли цирконовой кислоты; $\text{ZrO}_2 \cdot (\text{SiO}_2)_2$ есть метасиликатъ цирконія; $(\text{CaO})_3 \cdot (\text{Nb}_2\text{O}_5)$ — кальціевая соль ортопобовой кислоты; $[\text{CaO} \cdot (\text{TiO}_2)_2] \cdot [\text{CaO} \cdot (\text{SiO}_2)_2]$ есть титанитъ, и, наконецъ, CaF_2 есть плавленковъй шпатъ.

Такимъ образомъ, здѣсь такъ же, какъ и для другихъ цирконовыхъ минераловъ, сходныхъ съ велеритомъ, мы, очевидно, имѣемъ природные цирконаты, химическую формулу которыхъ до сихъ поръ не удалось изобразить сколько нибудь простымъ выраженіемъ безъ допущенія нѣкоторыхъ натяжекъ, хотя бы возможности существованія для цирконія нѣкоторыхъ аналогичныхъ кремневымъ соединеній, не полученныхъ до сихъ поръ лабораторнымъ путемъ. Нельзя сказать, чтобы такія предположенія были совершенно невѣроятны. Въ самомъ дѣлѣ, по своей химической натурѣ цирконій является аналогомъ титана и кремнія, и въ настоящее время признается вполне доказаннымъ тотъ фактъ, что при высокой температурѣ двуокись цирконія обладаетъ ясно выраженнымъ кислотнымъ характеромъ. Подобно кремнезему, цирконовая земля способна давать комплексныя группы; цирконовыя соединенія не только входятъ въ изоморфныя смѣси съ кремнеземомъ, образуя природные минералы, но способны давать также съ нимъ и двойныя соединенія. Если извѣстенъ для титана комплексный ангидридъ, то нѣтъ основанія не допускать того, чтобы кремнеземъ и цирконовая земля могли образовать также комплексный ангидридъ, аналогичный съ титановой кислотой, и т. д. Мы считаемъ необходимымъ здѣсь указать на эти обстоятельства съ единственною цѣлью показать, что предлагаемая нами формула, во всякомъ случаѣ, не абсурдна.

Теперь необходимо остановиться на некоторых деталях этого трудного анализа.

Для разложения минерала тончайший его порошок, помещенный в платиновую чашку, смачивался несколькими каплями воды и затем обливался таким количеством самой крепкой серной кислоты, чтобы получилась кашка средней густоты, после чего чашка нагревалась до тех пор, пока выделение газообразных продуктов разложения серной кислоты почти прекращалось. Массе затем дано было несколько охладиться, прибавлен был вторично небольшой избыток той же кислоты, и снова продолжалось нагревание до тех пор, пока отделение газообразных продуктов разложения серной кислоты сделалось уже слабым. После этого масса растиралась и вводилась небольшими порциями в значительное количество (около двух литров) холодной воды, находящейся в состоянии постоянного и сильного движения.

Полученная жидкость слабо-кислой реакции, вместе с осадком, была перелита в объемистый баллон (емкостью около трех литров), в горло которого вставлен был обратный холодильник, и кипятилась в продолжение 48 часов (с перерывами на время ночи). После этого жидкости дано было отстояться, и она была испытана перекисью водорода на титановую кислоту, при чем оказалось, что раствор был уже свободен от нея. Операция эта, таким образом, выделила из жидкости как металлическую кислоту, так и титановую. Осадок промыт был холодной водой, при чем процесс промывки велся до тех пор, пока фильтрат, испытанный при помощи аммиака, перестал давать следы какого бы то ни было осадка. Полученный таким образом осадок, кроме кремнезема, титановой и металлических кислот, мог содержать небольшое количество железа и циркона.

Для отделения кремнезема применен был способ Weiss и Landecker'a¹⁾, состоящий, как известно, в обработке полученного осадка смесью равных частей десятипроцентной серной кислоты и трехпроцентной перекиси водорода. При этом металлические кислоты вместе с частью титановой загрязненные примесью циркония и железа, переходят в раствор, тогда как кремнезем с частью титановой кислоты и неразложившейся частью минерала остаются в осадке. Последний был промыт смесью разведенной серной кислоты с перекисью водорода, высушен, прокален и взвешен, затем растворен в платиновой чашке в

1) Zeitschr. f. anorg. Chem. 64 (1909), 65.

плавиковой кислотѣ; къ совершенно прозрачному и безцвѣтному раствору прибавлена была въ небольшомъ количествѣ концентрированная сѣрная кислота, и чашка перенесена была сперва на водяную, затѣмъ на песчаную баню. При послѣдующемъ нагреваніи фтористый кремній количественно улетучился, оставивши титановую кислоту, которая была затѣмъ прокалена и взвѣшена. Она имѣла снѣжно-бѣлый цвѣтъ и оказалась почти совершенно свободной отъ примѣси желѣза, которое можно было въ ней обнаружить въ количествѣ ничтожныхъ слѣдовъ. Кремнеземъ такимъ образомъ опредѣлился изъ разности.

Фильтратъ, содержащій растворенныя въ немъ металлическія кислоты, остальную часть двуокиси титана, а также цирконій и желѣзо, перенесенъ былъ въ тотъ же трехлитровый баллонъ; избытокъ кислоты отчасти былъ нейтрализованъ осторожнымъ прибавленіемъ амміака (но имѣя въ виду во всякомъ случаѣ сохранить кислую реакцію жидкости); прилить былъ водный растворъ сѣрнистой кислоты и жидкость снова кипятилась въ теченіе полныхъ 48 часовъ. По истеченіи этого времени оказалось, при испытаніи раствора перекисью водорода, что титановая кислота выдѣлилась въ осадокъ вмѣстѣ съ металлическими кислотами нацѣло. При кипяченіи взаимно испарившейся воды отъ времени до времени прибавлялось новое количество кипятка.

Осадокъ былъ тщательно промытъ, а фильтратъ, содержащій желѣзо и цирконій, послѣ надлежащаго увариванія, присоединенъ былъ къ раствору прочихъ основанийъ къ свѣже-полученному же осадку, содержащему титановую и металлическія кислоты, загрязненныя небольшою примѣсью цирконовой земли, съ цѣлью выдѣлить изъ него титановую кислоту примѣненъ былъ методъ Dittreich'a, съ успѣхомъ употребившійся J. H. Muller'омъ, а также, при анализѣ блонстраудина, O. Hauser'омъ и Herzfeld'омъ¹⁾. Способъ этотъ, основанный, какъ извѣстно, на способности большого избытка салициловой кислоты или ея аммоніевой соли²⁾, при продолжительномъ (6—8-часовомъ) кипяченіи сильно разведеннаго раствора (примерно, на каждый граммъ смѣси титановой и металлическихъ кислотъ около полулитра воды), растворяетъ титановую кислоту, отдѣляя ее такимъ образомъ отъ металлическихъ кислотъ и цирконы, которыя при этихъ условіяхъ не переходятъ въ растворъ. Способъ этотъ не количественный, такъ какъ

1) Zeitschrift, f. anorgan. Chem. 56 (1908), 34; Zentralblatt f. Mineralogie 1910, 759, Journal Amer. Chem. Soc. 33 (1911), 1506.

2) Примерно на каждый граммъ кислотъ около 15 граммовъ салициловой кислоты.

нерастворимый осадок металлических кислот удерживает небольшое количество титановой кислоты, но, будучи повторенъ два-три раза, даетъ вполне удовлетверительные для аналитика результаты, имѣя въ то же время передъ другими, столь же несовершенными методами преимущество въ быстротѣ¹⁾. Жидкости послѣ повторенія операціи соединялись вмѣстѣ, вышаривались досуха, сухой остатокъ прокаливался, и полученная титановая кислота взвѣшивалась.

Остатокъ, не растворившійся въ избыткѣ салциловокислаго аммонія, содержащій металлическія кислоты, загрязненные примѣсью цирконія, послѣ окончательной промывки высушивался и прокаливался.

Полученныя металлическія кислоты въ такомъ видѣ все-таки не могли еще идти на вѣсы; онѣ предварительно должны были быть освобождены отъ цирконья. Съ этою цѣлью онѣ были сплавлены съ кислымъ сѣрнокислымъ калиемъ; избытокъ плавленія растворенъ въ водѣ, и полученная мутная жидкость, не подвергаясь фильтрованію, разбавлялась водой до объема двухъ литровъ. Такъ какъ она обнаруживала почти нейтральную реакцію, то была слегка подкислена, послѣ чего кипятилась въ теченіе 8 часовъ со вставленнымъ въ горло колбы обратнымъ холодильникомъ. Такимъ образомъ, при помощи этой операціи снова выдѣлены были въ осадокъ металлическія кислоты, но въ жидкость перешла опять-таки лишь часть цирконья, а потому оказалось, что этотъ процессъ не рѣшалъ полностью поставленной задачи. Перешедшая въ растворъ цирконя получена была изъ него обычнымъ путемъ и послѣ окончательнаго осажденія амміакомъ прокалена и взвѣшена въ видѣ двуокиси цирконія.

Для дальнѣйшаго очищенія металлическихъ кислотъ отъ уносно увлекаемой ими съ собою цирконья осадокъ смывать былъ съ фильтра въ серебряную чашку, содержимое которой загѣмъ вышарено было досуха на водяной банѣ; фильтръ испеченъ былъ отдѣльно въ той же чашкѣ, и все сплавлено съ избыткомъ самаго чистаго фѣдкаго калия. Операція эта имѣла цѣлью привести металлическія кислоты въ состояніе калиевыхъ солей, растворимыхъ при послѣдующей обработкѣ слава водой, и, такимъ образомъ, отдѣлить ихъ отъ цирконія. Такъ какъ и этотъ способъ не количественный, то сплавление было повторено вторично, послѣ чего не растворившійся остатокъ цирконья былъ промытъ и, для освобожденія отъ калиевой щелочи, переведенъ въ растворъ, изъ котораго снова осажденъ при помощи

¹⁾ Отрицательная сторона этого метода — необходимость веденія операціи въ большомъ объемѣ жидкости, что при значительныхъ навѣскахъ весьма неудобно.

амміака, окончательно промыть, прокалить и взвѣсить въ видѣ цирконовои земли. При повѣркѣ чистоты полученной двуокиси цирконія оказалось, что таковая не вполне свободна отъ примѣсей титановой кислоты, но количество послѣдней настолько было ничтожно, что присутствие ея не могло имѣть вліянія на точность аналитическихъ результатовъ.

Изъ щелочнаго раствора, содержавшаго металлическія кислоты, послѣднія выдѣлены были обычнымъ путемъ при помощи восьмичасоваго кипяченія подкисленнаго сѣрной кислотой, сильно разведеннаго раствора. Въ жидкости, отфильтрованной отъ выпавшаго осадка металлическихъ кислотъ, снова оказалось небольшое количество цирконія.

Окончательно промытыя и освобожденныя отъ калиевой щелочи металлическія кислоты послѣ прокаливанія были взвѣшены, и количество находящейся въ смѣси ніобовой кислоты опредѣлено было по способу Metzger и Taylor'a (см. главу III, анализъ нитротантала). Танталовая кислота опредѣлилась изъ разности¹⁾.

Здѣсь слѣдуетъ упомянуть, что полученныя металлическія кислоты все-таки оказались не совсемъ свободными отъ титановой кислоты и цирконовои земли, но та и другая могли быть обнаружены въ нихъ въ количествахъ, совершенно не могущихъ вліять на точность аналитической работы, и не стоило поэтому тратить времени на дальнѣйшую ихъ очистку.

Вернемся теперь къ первоначальной жидкости, содержащей основанія: желѣзо, марганецъ, известь, магнезію, щелочи и остальную цирконю. Послѣ присоединенія къ ней фильтрата, содержащаго желѣзо и цирконю, увлеченныхъ кислотною частью минерала, соединенныя жидкости были нѣсколько упарены, и, такъ какъ предварительный качественный анализъ обнаружилъ совершенное отсутствіе металловъ пятой и шестой группъ, онъ былъ прямо осажденъ амміакомъ въ присутствіи достаточнаго избытка нахватаря. При этомъ въ осадокъ выдѣлились желѣзо и цирконъ, тогда какъ марганецъ, щелочныя земли и щелочи остались въ растворѣ.

Теперь предстояла трудная работа по раздѣленію между собой желѣза и цирконія. Съ этою цѣлью предложено было одновременно много способовъ, но между ними нѣтъ ни одного количественнаго²⁾ (такъ же, какъ и для

1) Ея оказалось настолько мало (около 0,20%), что не стоило усложнять анализъ отдѣльнымъ опредѣленіемъ ніобовой кислоты, почему результаты анализа посчитаны, принимая во вниманіе какъ бы чистую ніобовую кислоту.

2) Главнѣйшіе способы суть слѣдующіе: методъ интарныхъ, виннобислыхъ, лимоннокислыхъ и уксуснокислыхъ солей, отдѣленіе нитрозонафтоломъ, способъ, основанный на летучести хлорнаго желѣза и способъ эфирный, методъ основанный на примѣненіи сѣрнистой

раздѣленія титановой и металлическихъ кислотъ). Избранъ былъ методъ, основанный на дѣйствіи сѣрнистой кислоты. Осадокъ гидратовъ былъ переведенъ въ солянокислый растворъ, сквозь который, послѣ сильнаго его разбавленія водой, пропускался сѣроводородный газъ до полного насыщенія его таковымъ. Затѣмъ прибавленъ былъ избытокъ амміака, отъ какового выпалъ большой черный осадокъ. Жидкость была декантирована и остатокъ облитъ возможно малымъ количествомъ воднаго раствора сѣрнистой кислоты (послѣдняя должна быть взята въ возможно маломъ избыткѣ, чтобы уменьшить количество переходящей при этомъ въ растворъ цирконы, такъ какъ послѣдняя немного все-таки растворима въ этомъ реактивѣ). Эта операція извлеченія изъ осадка желѣза (если бы былъ въ немъ марганецъ, то и онъ перешелъ бы въ растворъ) вѣншимъ образомъ проявляется обезцвѣчиваніемъ осадка. Оказалось однако, что остатокъ нерастворившейся цирконы удержалъ при себѣ значительное количество желѣза, жидкость же также не была отъ нея совсѣмъ свободна. Поэтому остатокъ переведенъ былъ въ солянокислый растворъ, къ которому, послѣ разбавленія его до объема двухъ литровъ, прибавлено было достаточное количество раствора гипосульфита (на каждый граммъ цирконы четыре грамма сѣрноватистонатровой соли), жидкости дано было нѣсколько постоять, и затѣмъ она долгое время (около четырехъ часовъ) кипятилась при постоянномъ прибавленіи взаимно вынаривающейся воды новаго количества кипятку. При этой операціи циркона, въ смѣси съ выдѣляющейся свободной сѣрой, выпадаетъ изъ раствора, желѣзо же остается въ жидкости. Однако полученные этимъ путемъ желѣзо и циркона опять-таки оказались нѣсколько взаимно загрязняющими другъ друга. Поэтому въ цирконѣ желѣзо пришлось все-таки опредѣлять внослѣдствіи титрометрическимъ путемъ, соединенные же фильтраты, содержащіе желѣзо были вышарены, окислы переведены въ хлориды, и для выдѣленія цирконія, примѣненъ былъ способъ Rothe-Hanriot¹⁾, основанный, какъ извѣстно, на растворимости полторахлористаго желѣза въ присутствіи свободной соляной кислоты въ эфирѣ. Циркона при этихъ условіяхъ почти не растворима. Отдѣленная по этому методу циркона не была совершенно свободна отъ примѣси желѣза, однако количество послѣдняго было настолько мало, что не стоило его отдѣлять, и таковое опредѣлено было въ ней титрометрически. Амміачная жидкость, содержащая щелочи и щелочныя земли,

кислоты, гипосульфитный, способъ, основанный на дѣйствіи перекиси водорода, методъ, основанный на восстановленіи желѣза водородомъ, титрометрическій, электролитическій и др.

1) Mittheilungen aus der Königl. technischen Versuchsanstalten 10 132 (1892); 12 1052 (1892); 13 333 (1893); Bullet. de la Soc. chimique de Paris (3) 7 161 (1892).

раздѣлена была пополамъ: въ одной половинѣ опредѣлены были: марганецъ по методу Volhard-Gooch-Austin'a¹⁾, кальцій по способу осажденія щавелевокислымъ аммоніемъ, а магній — въ видѣ $Mg_2 P_2 O_7$, въ другой же дозпрованы щелочи по способу L. Smith'a. Способы эти общезвѣстны, почему о нихъ лишь упоминается.

Вода опредѣлена была прямымъ путемъ въ отдѣльной навѣскѣ, равной 1,0922 грамма.

Для опредѣленія фтора была взята также отдѣльная навѣска минерала въ 1,6118 граммовъ, и таковой опредѣленъ былъ въ видѣ фтористаго кальція по методу Friedheim'a, при помощи сплавленія минерала съ чистымъ углекислымъ кали-патріемъ.

Наличность въ минералѣ желѣза въ одной лишь закисной формѣ окисленія избавила отъ необходимости дозировать послѣднюю въ отдѣльной навѣскѣ.

Изъ только что описаннаго хода анализа явствуетъ, съ какими немомвѣрными трудностями и затратой времени сопряжено производство анализовъ минераловъ, содержащихъ значительное количество цирконовой земли при одновременномъ присутствіи желѣза, титановой и металлическихъ кислотъ. Къ счастью, въ нашемъ минералѣ совершенно отсутствовали церитовыя и гадолиниевыя земли, а также торій, такъ какъ, въ случаѣ ихъ наличности, трудности эти еще значительно возрасли бы влѣдетвіе необходимости освободить и ихъ отъ той же цирконовой земли, которая ихъ почти также не охотно оставляетъ, какъ титановую и металлическія кислоты.

Физическія свойства анализированнаго вещества указываютъ на безспорную принадлежность его къ минералу, сходному съ вѣлеритомъ, при чемъ среди подобныхъ минераловъ онъ ближе всего подходитъ къ *ловениту* (Lavenit)²⁾. Дѣйствительно, W. C. Brögger³⁾, основываясь на анализахъ P. T. Cleve, даетъ этимъ минераламъ слѣдующій химическій составъ:

1) *Annal. der Chemie und Pharmacie* 198, 328; *Zeitschrift für anorganische Chemie* 1898, 17, 264.

2) Противъ причисленія изслѣдованнаго минерала къ этому минеральному виду есть однако весьма существенное выраженіе, о которомъ упомянуто было уже раньше: процессъ измѣненія нашего минерала, явствующій изъ тонкаго шлифа, совершенно иной, нежели Lavenit'a, для котораго наиболѣе свѣжими разновидностями являются именно темныя, занозозртыя же неполную свѣжесть нашего минерала внутри и въ нѣкоторыхъ основаніяхъ.

3) *Zeitschrift für Kristallographie und Mineralogie*, B. 16 (1890), 329—330.

	I	II	III	IV	V
SiO ₂	33.71	29.63	29.17	31.97	30.12
TiO ₂	—	2.35	2.00	2.48	0.42
ZrO ₂	31.65	28.79	28.90	30.63	16.11
Ta ₂ O ₅ } Nb ₂ O ₅ }	—	5.20	4.13	4.03	12.85
Ce ₂ O ₃	—	—	—	—	0.66
Fe ₂ O ₃	5.64	4.73	0.78	—	0.48
FeO.....	—	—	3.02	4.50	1.26
MnO.....	5.06	5.59	7.30	4.43	1.00
CaO.....	11.00	9.70	6.93	9.57	26.95
MgO.....	—	—	—	0.04	0.12
Na ₂ O.....	11.32	10.77	11.23	7.50	7.50
K ₂ O.....	—	—	—	0.32	—
Нераствори- мого остатка } (циркона) }	—	—	3.08	—	—
	потери отъ прокаливанія				
H ₂ O.....	1.03	2.24	0.65	2.24	0.74
F.....	—	—	3.82	2.36	2.98
Итого.....	99.41%	99.00%	101.01%	100.07%	101.19%
O = 2 F =	—	—	1.60%	0.99%	1.24%
Сумма.....	99.41%	99.00%	99.41%	99.08%	99.95%

I. Låvenit. Свѣтлая разновидность съ $\frac{1}{3}$ темной.

II. » Темная »

III. » Весьма темная »

Удѣльный вѣсъ свѣтлой разновидности 3.51, а темной 3.547.

IV. Минералъ, составляющій предметъ настоящей главы.

V. Вѣлеритъ по анализу Р. Т. Cleve. Удѣльный вѣсъ 3.442.

Какъ показываютъ цифры этихъ пяти анализовъ, минералъ нашъ, лишь по нѣкоторымъ своимъ физическимъ свойствамъ сходный съ вѣлеритомъ, существенно отличается отъ послѣдняго своимъ химическимъ составомъ: въ немъ почти вдвое больше цирконовой земли, втрое меньше металлическихъ кислотъ, въ два съ половиной раза больше окисловъ желѣза и въ четверо — марганца, но зато безъ малаго въ три раза меньше извести. Ко всему этому добавокъ,

у насъ наибѣйшее отсутствіе даже слѣдовъ рѣдкихъ земель. Совокупность всѣхъ этихъ условій исключаетъ всякую возможность причисленія нашего минерала къ разновидностямъ вѣлерита. Еще меньшее сходство проявляетъ нашъ минералъ по отношенію къ розенбушиту и гіортдалиту. Такимъ образомъ, мы должны притти къ выводу, что изслѣдованный нами минералъ по своему химическому составу ближе всего стоитъ къ ловениту. На нахожденіе однако этого минерала на о. Цейлонѣ, въ литературѣ никакихъ свѣдѣній не имѣется.

Ноябрь 1912 г.
Химическая Лабораторія
Императорской Академіи Наукъ.

Новыя изданія Императорской Академіи Наукъ.

(Выпущены въ свѣтъ 15 полбрія — 1 декабря 1913 года).

74) Извѣстія Императорской Академіи Наукъ. VI Серія. (Bulletin VI Série). 1913. № 16, 15 полбрія. Стр. 877—968. lex. 8°. — 1614 экз.

75) Записки И. А. Н. по Физико-Математическому Отдѣленію. (Mémoires VIII Série. Classe Physico-Mathématique). Томъ XXIX, № 4. Научные результаты Русской Полярной Экспедиціи 1900—1903 гг., подъ начальствомъ барона Э. В. Толля. Отдѣлъ E: Зоологія. Томъ II, вын. 4. (Résultats scientifiques de l'Expédition Polaire Russe en 1900—1903 sous la direction du Baron E. Toll. Section E: Zoologie. Volume II, livr. 4). А. К. Липко. Зоопланктонъ Сибирскаго Ледовитаго океана по сборамъ Русской Полярной Экспедиціи 1900—1903 г. Съ 2 таблицами. (II + 54 + III стр.). 1913. 4°. — 800 экз. Цѣна 90 коп.; 2 Mrk.

76) Фауна Россіи и сопредѣльныхъ странъ, преимущественно по коллекціямъ Зоологическаго Музея Императорской Академіи Наукъ. Подъ редакціею Директора Музея акад. Н. В. Насонова. Насѣкомыя полужесткокрылыя (Insecta Hemiptera). Томъ VI. Выпускъ 1. А. П. Киряченко. Dysodidae и Aradidae. Съ 2 табл. и 90 рис. въ текстѣ. (II + III + II + 301 + I стр.). 1913. 8°. — 900 экз. Цѣна 1 руб. 50 коп.; 3 Mrk. 50 Pf.

77) Образцы народной литературы якутовъ, издаваемые подъ редакціею Э. К. Пекарскаго. II. Тексты. Образцы народной литературы якутовъ, собранные И. А. Худяковымъ. Выпускъ 1. Сказки 1—11. (190 стр.). 1913. 8°. — 360 экз. Цѣна 2 руб. 20 коп.; 5 Mrk.

78) Сборникъ Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ. Томъ XC, № 5. Хронологическій списокъ сочиненій, изданій и переводовъ Степана Ивановича Пономарева, составленный имъ самимъ. Изданъ подъ редакціею К. Я. Грота (I + 53 стр.). 1913. 8°. — 663 экз. Цѣна 70 коп.; 1 Mrk. 50 Pf.

79) Языковскій Архивъ. Выпускъ 1-й. Письма Н. М. Языкова къ роднымъ за дерптскій періодъ его жизни (1822—1829). Подъ редакціею и съ объяснительными примѣчаніями Е. В. Пѣтухова. Изданіе Отдѣленія Русскаго языка и словесности Императорской Академіи Наукъ (I + VIII + 26 + 502 стр. + 1 портр. + 1 автогр.). 1913. lex. 8°. — 1012 экз. Цѣна 2 руб. 25 коп.; 5 Mrk.

80) Пушкинъ и его современники. Матеріалы и изслѣдованія. Выпускъ XVII—XVIII. (III + 276 стр. + 5 табл.). 1913. 8°. — 713 экз. Цѣна 1 руб. 50 коп.

Оглавление. — Sommaire.

	СТР.		РАС.
Извлечения изъ протоколовъ засѣданій Академіи.	969	*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie.	969
Статьи:		Mémoires:	
*П. И. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галоидо-производныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. I часть. II.	987	P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil. II.	987
В. А. Зильберминъ. О пиккерингитѣ съ ледника Щуровскаго.	997	*W. A. Silberminc. Sur la pickeringite du glacier Scurovskij.	997
А. Е. Ферсманъ. Къ вопросу о природѣ кварцевъ изъ гранитпорфировъ.	1001	*А. Е. Fersman. Sur la nature des cristaux du quartz des roches porphyriques.	1001
Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко. Исслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растевій. III. О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи попроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растеніи.	1007	*N. A. Montéverdé et V. N. Liubimenco. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. III. Application de la méthode spectrocolorimétrique de l'analyse quantitative à l'étude de la question concernant l'accumulation de la chlorophylle, de la xanthophylle et de la carotine dans la plante.	1007
Г. П. Чернинъ. Химическое послѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. IV.	1029	*G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. IV.	1029
Новыя изданія.	1042	*Publications nouvelles.	1042

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ.
 Ноябрь 1913 г. Непремѣнный Секретарь Академикъ С. Ольденбургъ.

Типографія Императорской Академіи Наукъ (Вас. Остр., 9-я л., № 12).

1913.

4505

№ 18.

ИЗВѢСТІЯ

ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ.

VI СЕРІЯ.

15 ДЕКАБРЯ.

BULLETIN

DE L'ACADÉMIE IMPÉRIALE DES SCIENCES

DE ST.-PÉTERSBOURG.

VI SÉRIE.

15 DÉCEMBRE.

С.-ПЕТЕРБУРГЪ. — ST.-PÉTERSBOURG.

ПРАВИЛА

для изданія „Извѣстій Императорской Академіи Наукъ“.

§ 1.

„Извѣстія Императорской Академіи Наукъ“ (VI série)—„Bulletin de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Petersbourg“ (VI série)—выходятъ два раза въ мѣсяцъ, 1-го и 15-го числа, съ 15-го января по 15-ое іюня и съ 15-го сентября по 15-ое декабря, объемомъ примѣрно не свыше 80-ти листовъ въ годъ, въ принятомъ Конференціею форматѣ, въ количествѣ 1600 экземпляровъ, подъ редакціей Непремѣннаго Секретаря Академіи.

§ 2.

Въ „Извѣстіяхъ“ помѣщаются: 1) извлеченія изъ протоколовъ засѣданій; 2) краткія, а также и предварительныя сообщенія о научныхъ трудахъ какъ членовъ Академіи, такъ и постороннихъ ученыхъ, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи; 3) статьи, доложенныя въ засѣданіяхъ Академіи.

§ 3.

Сообщенія не могутъ занимать болѣе четырехъ страницъ, статьи -- не болѣе тридцати двухъ страницъ.

§ 4.

Сообщенія передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданій, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми необходимыми указаніями для набора; сообщенія на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, сообщенія на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Отвѣтственность за корректуру падаетъ на академика, представившаго сообщеніе; онъ получаетъ двѣ корректуры: одну въ гранкахъ и одну сверстанную; каждая корректура должна быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ трехдневный срокъ; если корректура не возвращена въ указанный трехдневный срокъ, въ „Извѣстіяхъ“ помѣщается только заглавіе сообщенія, а печатаніе его отлагается до слѣдующаго номера „Извѣстій“.

Статьи передаются Непремѣнному Секретарю въ день засѣданія, когда онъ былъ доложенъ, окончательно приготовленныя къ печати, со всѣми нужными указаніями для набора; статьи на Русскомъ языкѣ — съ переводомъ заглавія на французскій языкъ, статьи на иностранныхъ языкахъ — съ переводомъ заглавія на Русскій языкъ. Кор-

ректура статей, притомъ только первая, посылается авторамъ внѣ С.-Петербурга лишь въ тѣхъ случаяхъ, когда она, по условіямъ почты, можетъ быть возвращена Непремѣнному Секретарю въ недѣльный срокъ; во всѣхъ другихъ случаяхъ чтеніе корректуръ принимается на себя академикъ, представившій статью. Въ Петербургѣ срокъ возвращенія первой корректуры, въ гранкахъ, — семь дней, второй корректуры, сверстанной, — три дня. Въ виду возможности значительнаго накопленія матеріала, статьи появляются, въ порядкѣ поступленія, въ соответствующихъ номерахъ „Извѣстій“. При печатаніи сообщеній и статей помѣщается указаніе на засѣданіе, въ которомъ онѣ были доложены.

§ 5.

Рисунки и таблицы, могущія, по мнѣнію редактора, задержать выпускъ „Извѣстій“, не помѣщаются.

§ 6.

Авторамъ статей и сообщеній выдается по пятидесяти оттисковъ, но безъ отдѣльной пагинаціи. Авторамъ предоставляется за свой счетъ заказывать оттиски сверхъ положенныхъ пятидесяти, при чемъ о заготовкѣ лишнихъ оттисковъ должно быть сообщено при передачѣ рукописи. Членамъ Академіи, если они объ этомъ заявятъ при передачѣ рукописи, выдается сто отдѣльныхъ оттисковъ ихъ сообщеній и статей.

§ 7.

„Извѣстія“ рассылаются по почтѣ въ день выхода.

§ 8.

„Извѣстія“ рассылаются безплатно дѣйствительнымъ членамъ Академіи, почетнымъ членамъ, членамъ-корреспондентамъ и учрежденіямъ и лицамъ по особому списку, утвержденному и дополняемому Общимъ Собраніемъ Академіи.

§ 9.

На „Извѣстія“ принимается подписка въ Книжномъ Складѣ Академіи Наукъ и у комиссіонеровъ Академіи, цѣна за годъ (2 тома — 18 №№) безъ пересылки 10 рублей; за пересылку, сверхъ того, — 2 рубля.

ИЗВЛЕЧЕНІЯ

ИЗЪ ПРОТОКОЛОВЪ ЗАСѢДАНИЙ АКАДЕМІИ.

ФИЗИКО-МАТЕМАТИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАНИЕ 13 НОЯБРЯ 1913 ГОДА.

Членъ-корреспондентъ Академіи Луи Дюпаркъ (L. Duport) письмомъ на имя Президента Академіи отъ 15 ноября н. ст. с. г. выразилъ благодарность за привѣтствіе, выраженное ему Академіей въ день его 25-лѣтняго юбилея.

(Прот. XI зас. 18 сентября с. г., § 533).

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ А. С. Фаминцынъ представилъ Отдѣленію съ одобреніемъ для напечатанія статьи Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко (N. A. Montéverde et V. N. Liubimenko): „Исслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растений. III. О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи вопроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растеніи (съ однимъ рисункомъ). IV. О родоксантинѣ и ликопинѣ (съ тремя таблицами рисунковъ). [Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. III. Sur l'application de la methode spectrocolorimetrique à l'analyse quantitative de l'accumulation de la chlorophylle, de la xanthophylle et de la carotine dans les plantes — Avec une planche. IV. Sur la rodoxantine et la lycorine. — Avec 3 planches]. Смета на рисунки печелена въ 220 рублей.

Положено напечатать эти статьи въ „Извѣстіяхъ“ Академіи и смету на рисунки утвердить.

Академикъ князь Б. Б. Голицынъ представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ статью профессора С.-Петербургскаго Университета Н. А. Булгакова, озаглавленную „Coefficient de „selfinduction“ d'une bo-

bine, ayant la forme d'un ruban tourné en spirale" (О коэффициентѣ самоиндукціи ленточной спирали).

Въ этой статьѣ профессоръ Булгаковъ выводитъ общую формулу для коэффициента самоиндукціи ленточной спирали и примѣняетъ затѣмъ полученное имъ довольно сложное выраженіе къ числовому примѣру, заимствованному изъ практики. Согласіе между вычисленной по теоріи и непосредственно наблюдаемой величиной коэффициента самоиндукціи получилось достаточно хорошее: разница составляетъ всего только около 4%.

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ князь Б. Б. Голицынъ представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ статью заведующаго сѣтью аэрологическихъ станцій Романовской Аэрологической Обсерваторіи М. М. Рыкачева, озаглавленную „Метеорологическія наблюденія и наблюденія въ разныхъ слояхъ атмосферы, произведенныя съ плавучаго маяка Люзерортъ“ (Observations météorologiques et observations dans les différentes couches de l'atmosphère faites au phare flottant Luserort).

Лѣтомъ текущаго года М. М. Рыкачевъ былъ командированъ Николаевской Главной Физической Обсерваторіей на плавучій маякъ Люзерортъ для производства какъ нѣкоторыхъ метеорологическихъ наблюденій, такъ и для выясненія вопроса о возможности организовать систематическое поднятіе змѣевъ съ метеорографами съ плавучихъ маяковъ. Такія поднятія, если бы они были организованы въ мало-мальски широкомъ масштабѣ, имѣли бы, несомнѣнно, большое значеніе для выясненія хода различныхъ метеорологическихъ элементовъ на различныхъ высотахъ надъ свободной водной поверхностью.

Хотя наблюденія, произведенныя М. М. Рыкачевымъ, и были весьма краткосрочны, и полученные имъ результаты не допускаютъ, слѣдовательно, какого-либо широкаго обобщенія, но тѣмъ не менѣе ему удалось обнаружить нѣкоторыя довольно характерныя черты въ суточномъ ходѣ различныхъ метеорологическихъ элементовъ на разныхъ высотахъ, представляющія собою нѣкоторый интересъ. Во всякомъ случаѣ выяснилось, что систематическое пусканіе змѣевъ съ плавучихъ маяковъ представляется дѣломъ вполне возможнымъ. Такія наблюденія могли бы дать со временемъ важный матеріалъ для изслѣдованія физико-метеорологическихъ свойствъ верхнихъ слоевъ атмосферы.

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ В. В. Заленскій представилъ для напечатанія въ „Трудахъ Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Зоологической Станціи“ свою работу: „Embryonale Entwicklungsgeschichte der *Salpa Zonaria*“ (Эмбриональное развитіе *Salpa Zonaria*) При этомъ академикъ В. В. Заленскій читалъ слѣдующее:

„Въ этой работѣ я излагаю мои изслѣдованія, произведенныя на Вильфраншской Зоологической Станціи въ послѣдніе два года. Результаты этой работы слѣдующіе:

„1) Мои изслѣдованія привели меня къ подтвержденію высказаннаго мною прежде взгляда, что зародышъ у сальпъ строится главнымъ образомъ на счетъ неоплодотворенныхъ элементовъ, происходящихъ отъ фолликулярнаго эпителия, при чемъ и потомки оплодотворенныхъ элементовъ принимаютъ также участіе въ построеніи зародыша.

„2) Никакого поѣданія неоплодотворенныхъ элементовъ оплодотворенными, на которое указывали другіе изслѣдователи, не происходитъ.

„3) Бластомеры дѣлятся сначала митотическимъ путемъ, потомъ, начиная съ дѣленія на 10, дѣлятся помощью амитоза, что представляетъ выгоду въ томъ отношеніи, что дѣленіе происходитъ гораздо энергичнѣе и быстрѣе.

„4) Послѣ окончанія сегментации образуется первичная пищевая полость и клоакальная полость, стѣнки которыхъ представляютъ эктодерму. Въ это же время обособляется наружный слой кѣлокъ, который образуетъ эктодерму. Масса кѣлокъ, лежащихъ между этими двумя слоями, составляетъ мезодерму. Обособившіеся такимъ образомъ зародышевые листы, изъ которыхъ строятся органы, происходятъ какъ изъ неоплодотворенныхъ, такъ и изъ оплодотворенныхъ элементовъ.

„5) Образование органовъ происходитъ по типу, сходному съ общимъ типомъ органогенеза у туникатъ вообще.

„6) Нервный гангліи образуется изъ эктодерма. Въ развитіи нервного ганглія замѣчательно раздѣленіе его на три мозговыхъ пузыря, подобныхъ тѣмъ, которые являются при развитіи головного мозга у позвоночныхъ.

„7) Перикардій образуется изъ двухъ выростовъ первичной пищеварительной полости, которые совершенно сходны съ прокардіями акцидій. Эти выросты сливаются вмѣстѣ и образуютъ одинъ перикардіальный мѣшокъ, который, углубляясь, даетъ начало сердцу.

„8) Первичная пищеварительная полость, превращающаяся въ дыхательную полость, очень рано прорывается двумя симметричными отверстиями въ клоакальную полость. Эти отверстия составляютъ жаберныя щели.

„9) Первичная пищеварительная полость даетъ большіе полые отростки къ плацентѣ, которые врѣзываются въ плаценту и раздѣляютъ ее на дѣтскую плаценту, остающуюся въ зародышѣ и впоследствии тамъ всасывающуюся, и на материнскую, остающуюся въ тѣлѣ матери.

„10) Пищеварительный каналъ образуется въ видѣ слѣпаго отростка отъ задней части первичной пищеварительной полости. Замѣчательно его соединеніе съ элобластомъ, берущимъ начало изъ мезодерма. Элобластъ представляетъ полный мѣшокъ. Соединеніе его съ кишкой происходитъ очень рано и уничтожается къ концу развитія. По всей вѣроятности, это имѣетъ значеніе для питанія зародыша.

„Моя работа будетъ сопровождаться рисунками въ текстѣ, исполненіе которыхъ, по цѣнамъ фирмы Ангерера въ Вѣнѣ, будетъ приблизительно стоить не выше 600 руб., можетъ быть гораздо меньше. Въ настоящее время это вычислить трудно, посылать же рисунки для составленія смѣты рискованно, такъ какъ они въ дорогѣ стираются.

„И покорнѣйше прошу выдать мнѣ 100 отдѣльныхъ оттисковъ (50 сверхъ положенныхъ) за плату по расчету бумаги“.

Положено напечатать въ „Трудахъ Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи“, смѣту на рисунки утвердить и разрѣшить выдать 50 оттисковъ сверхъ нормы за плату по расчету бумаги, о чемъ сообщить въ Типографію.

Директоръ Севастопольской Біологической Станціи академикъ В. В. Заленскій представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Трудахъ Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи“ работу Н. М. Воскресенскаго „О находеніи въ Черномъ морѣ у Севастополя рода *Salmacina*“ (Sur la presence du *Salmacina* dans la mer Noire près du Sébastopol).

„Аннелида, принадлежащая къ этому роду, была извѣстна давно, но была ошибочно опредѣлена, какъ родъ *Varmilia*. Воскресенскій изслѣдовалъ ее подробнѣе и пришелъ къ заключенію, что она принадлежитъ къ роду *Salmacina*. Онъ даетъ подробное описаніе систематическихъ признаковъ этой аннелиды, сопровождая его 6 рисунками, которые могутъ быть включены въ текстъ и исполнены цинкографическимъ путемъ. Неполненіе ихъ, вѣроятно, не превыситъ 20 рублей.

„Корректуры этой работы прошу выслать по адресу: Кіевъ, Зоологическая Лабораторія, Николаю Михайловичу Воскресенскому“.

Положено напечатать представленную работу въ „Трудахъ Зоологической Лабораторіи и Севастопольской Біологической Станціи“ и смѣту на рисунки утвердить.

Академикъ В. И. Вернадскій просилъ Отдѣленіе разрѣшить ему перепечатать 3-мъ изданіемъ его „Записку о необходимости изслѣдованія радиоактивныхъ минераловъ“. Сейчасъ осталось около 40 экземпляровъ 2-го изданія, которое быстро расходуется. Изданіе это имѣетъ значеніе съ точки зрѣнія освѣдомленія о положеніи дѣлъ интересующихся лицъ. Третье изданіе будетъ дополнено и переработано. Академикъ В. И. Вернадскій проситъ издать Записку въ 500 экземплярахъ и пустить ее въ продажу.

Разрѣшено.

Академикъ В. И. Вернадскій представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ работу А. Е. Ферсмана „Къ вопросу о природѣ кварцевъ изъ гранитопорфировъ (A. Fersman. „Sur la nature des cristaux du quartz des roches porphyriques“).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ В. П. Вернадскій представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ работу Попова „Кристаллы барита съ горы Букувка“ съ 1 рисункомъ (S. Popov „Cristaux de baryte de la montagne Bukuvka“).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ В. П. Вернадскій представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ статью К. Е. Егорова „О находкѣ радиоактивныхъ минераловъ на Байкалѣ“ (съ 2 рисунками) (С. Egoroff—С. Egorov „Sur la découverte des minéraux radioactifs sur les bords du lac Bajkal“).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ П. П. Вальденъ представилъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ свой трудъ подъ заглавіемъ: „Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. II Teil (Mit einer Figur)“ (П. П. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галогенпроизводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть II, съ 1 рисункомъ).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ П. П. Вальденъ представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Извѣстіяхъ“ V часть изслѣдованій Г. П. Черника подъ заглавіемъ: „Химическое изслѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. V“ (G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. V).

Положено напечатать въ „Извѣстіяхъ“.

Академикъ А. П. Карпинскій представилъ экземпляръ своей статьи „Мѣстороженія ископаемаго угля на восточномъ склонѣ Урала“, опубликованной Геологическимъ Комитетомъ.

Положено передать книгу въ I-ое Отдѣленіе Библіотеки.

Академикъ А. П. Карпинскій довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что Комиссія, выбранная для обсужденія записки академика В. П. Вернадскаго о необходимости немедленныхъ ассигнованій на изслѣдованіе мѣстороженій радиоактивныхъ минераловъ и на оборудованіе минералогической лабораторіи для изслѣдованія добываемыхъ минераловъ (Прот. XIV зас. 30 октября с. г., § 652), имѣла засѣданіе 2 ноября и выработала докладъ, по которому исполненія, согласно даннымъ Отдѣленіемъ въ прошломъ засѣданіи указаніямъ, уже сдѣланы.

Положено принять къ свѣдѣнію и докладъ Комиссіи напечатать въ приложеніи къ настоящему протоколу.

Директоръ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи академикъ князь В. Б. Голицынъ довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что первое засѣданіе Комитета Николаевской Главной Физической Обсерваторіи, предусмотрѣннаго новымъ уставомъ Обсерваторіи, назначено Августѣйшимъ Президентомъ Академіи на четвергъ 21 ноября.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ князь В. Б. Голицынъ читалъ слѣдующее:

„Въ 1894 г. прекратился выходъ въ свѣтъ основаннаго въ 1869 году покойнымъ Г. П. Вильдомъ особаго „Метеорологическаго сборника“, „*Repertorium für Meteorologie*“. Съ тѣхъ поръ ученые труды персонала Обсерваторіи печатались въ изданіяхъ Академіи Наукъ.

„Вслѣдствіе предстоящаго значительнаго расширенія научной дѣятельности Обсерваторіи, предусмотрѣнной новыми штатами ея и уставомъ, представляется необходимымъ снова создать собственный органъ Обсерваторіи для научныхъ работъ какъ ея персонала, такъ и постороннихъ ученыхъ, со включеніемъ въ программу его не только работъ по метеорологіи и земному магнетизму, но и геофизики вообще.

„Поэтому я предлагаю назвать это новое изданіе „Геофизическій сборникъ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи“ (*Repertorium für Geophysik*). Выходить онъ будетъ выпусками; три выпуска составятъ одинъ томъ.

„Необходимость изданія такого сборника, помимо естественнаго желанія имѣть для спеціальныхъ трудовъ свой собственный спеціальный органъ, обуславливается еще тѣмъ обстоятельствомъ, что уже теперь, когда работъ появляется сравнительно немного, приходится ждать нерѣдко цѣлый годъ, чтобы представленная Конференціи работа появилась въ Запискахъ Академіи; съ увеличеніемъ же числа работъ появленіе въ свѣтъ работы можетъ затягиваться еще больше.

„Наконецъ, свой собственный органъ необходимъ для поддержанія обмѣна изданіями съ другими аналогичными учрежденіями въ Россіи и за границую.

„Что касается стоимости этого изданія, то на первое время Обсерваторія не потребуетъ на него особыхъ кредитовъ и покроетъ расходы на изданіе изъ своихъ сбереженій.

„Проектъ созданія такого сборника я вношу въ Комитетъ Николаевской Главной Физической Обсерваторіи на первомъ его засѣданіи.

„О такомъ моемъ предположеніи имѣю честь довести до свѣдѣнія Физико-Математическаго Отдѣленія“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академикъ О. Н. Чернышевъ читалъ нижеслѣдующее письмо М. Баярунаса отъ 31 октября с. г. съ пути изъ Ростова въ Тифлисъ:

„Поѣздка моя въ Саратовъ окончилась довольно неудачно, такъ какъ Архивная Комиссія зачислила челюсть *Mososaur'a*, найденнаго около околицы деревни Сергѣевки, въ свои коллекціи и отдать его (миѢ) Геологическому Музею безъ рѣшенія общаго собранія теперь не можетъ. Такъ какъ предсѣдатель Архивной Комиссіи въ это время былъ боленъ, то я ограничился только заявленіемъ въ книгѣ посѣтителей о желательности передачи челюсти и позвонковъ Геологическому Музею.

„Нельзя ли, Θεодосій Николаевичъ, подѣйствовать на нихъ черезъ Академію? Бумага отъ Академіи на нихъ можетъ произвести впечатлѣніе.

„Поѣздка на мѣсто находки также въ общемъ довольно неудачна благодаря невылазной грязи (4 часа—12 верстъ) и дождю, лившему почти безъ перерыва три дня. Профиль записалъ только приблизительно, хотя опредѣленно можно сказать, что скелетъ найденъ въ пескахъ, лежащихъ непосредственно надъ глинами мергелистыми съ *Belemnitella lanceolata*, *Ostrea* sp. и др. Повидимому хвостъ и черепъ были разрушены уже давно, но тубовище съ оконечностями и нижняя челюсть разрушены при неумѣлой раскопкѣ. Позвонки мозозавровъ и обломки другихъ костей найдены мною еще въ двухъ мѣстахъ выходовъ тѣхъ же песковъ на разстояніи около версты отъ мѣстонахожденія перваго звѣря. Вообще это мѣсто, повидимому, можетъ дать порядочный матеріалъ по мозозаврамъ. Я просилъ крестьянъ не дѣлать самимъ раскопки, а извѣщать кого-либо изъ членовъ Архивной Комиссіи. Для поощренія я выдалъ три рубля тому крестьянину, который первый обратилъ серьезное вниманіе на кости.

„Въ Новочеркасскѣ осматривалъ нѣкоторыя кости. Оказалось, что такъ называемый „крокодилъ“ представляетъ небольшого кита. Изъ нихъ одинъ китъ почти совсѣмъ цѣльный, два болѣе раздавленные. Раскопки на зиму прекращены, но надзоръ за мѣстомъ ихъ установленъ“.

Непремѣнный Секретарь увѣдомилъ Отдѣленіе, что имъ, согласно указаніямъ академика Ѳ. Н. Чернышева, послано 9 ноября с. г. письмо на имя предсѣдателя Саратовской Ученой Архивной Комиссіи П. П. Минха съ просьбой отъ имени Конференціи переслать указанія въ письмѣ г. Баярунаса находки въ Академію.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Приложеніе къ протоколу засѣданія Физико-Математическаго Отдѣленія 13 ноября 1913 года (къ § 720).

Докладъ Комиссіи по изслѣдованію мѣсторожденій радіоактивныхъ минераловъ, избранной въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія Императорской Академіи Наукъ 30 октября 1913 года.

Сейчасъ вновь выдвинулся въ общемъ сознаніи вопросъ о радіи и его мѣсторожденіяхъ. Къ глубокому интересу, который возбуждали его свойства въ наукѣ, присоединились новыя данныя. Успѣхи медицины поставили на очередь использование солей радія и мезоторія для лѣченія болѣзней, и за послѣдніе 1½ года достигнуты въ этомъ отношеніи, по словамъ специалистовъ, серьезныя результаты въ излѣченіи раковыхъ заболѣваній.

Жизнь требуетъ предоставленія достаточныхъ количествъ этихъ солей въ распоряженіе больницъ и лѣчебныхъ учрежденій, а между тѣмъ ихъ запасы, находящіеся сейчасъ на рынкѣ или могущіе поступить туда въ ближайшее время, едва ли въ состояніи правильно удовлетворять растущую потребность. Не говоря о возможномъ вздорожаніи и безъ того дорогихъ препаратовъ этихъ тѣлъ, не исключена возможность ихъ неадекватности или медленности въ удовлетвореніи требованій на нихъ. Особеннаго вниманія заслуживаетъ положеніе этого дѣла въ Россіи, такъ какъ у насъ сейчасъ нѣтъ правильной разработки радіевыхъ рудъ, и въ то же время въ нашей странѣ не сосредоточены значительныя запасы добытыхъ солей радія или могущихъ ихъ дать радіевыхъ рудъ, какъ это сдѣлано во Франціи, Англіи, Германіи, Австро-Венгріи и Соединенныхъ Штатахъ Сѣверной Америки.

Необходимо или усиленно пріобрѣсти возможно бѣльшія количества радіевыхъ и мезоторіевыхъ солей, или открыть въ предѣлахъ нашей страны источники ихъ полученія. Очевидно, задача перваго рода не можетъ быть выполнена сейчасъ, въ моментъ подъема общаго вниманія къ этимъ тѣламъ. И очень возможно, что мы находимся только въ началѣ этого подъема, и что сознаніе важности, силы и, очевидно, возможной благотворности того великаго и своеобразнаго источника энергіи, который открыть намъ въ радіоактивныхъ элементахъ, будетъ въ дальнѣйшемъ только

расти. Къ тому же, очевидно, нежелательно ставить научныя и жизненныя потребности нашей страны въ условія, отъ насъ независящія. Съ этимъ можно мириться лишь при отсутствіи другихъ выходовъ къ удовлетворенію этихъ потребностей.

Очевидно, соображенія эти и другія, всёжь ясныя, несомненно требуютъ нахожденія и использованія источниковъ радія и мезоторія, если они имѣются въ предѣлахъ нашей страны въ достаточномъ количествѣ.

Въ сознаніи этой необходимости въ Императорской Академіи Наукъ уже въ 1909 году былъ поставленъ на очередь вопросъ о необходимости изученія мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ въ предѣлахъ Россійской Имперіи, и весной 1910 года Академія Наукъ, лишенная въ то время всякой матеріальной возможности помочь этому дѣлу, входила съ представленіемъ въ Министерство Народнаго Просвѣщенія объ ассигнованіи средствъ, необходимыхъ для начала дѣла. Свои ходатайства Академія вновь повторила осенью 1910 года и весной 1911 года. Въ концѣ концовъ, послѣ нѣсколькихъ ходатайствъ Академіи Наукъ получила 14000 рублей изъ государственныхъ источниковъ и 2500 рублей пожертвованій отъ горнаго инженера Богусhevскаго, всего 16500 рублей, вмѣсто просимыхъ ею 46000 рублей, на производство экспедиціоннаго разслѣдованія радіевыхъ мѣсторожденій Россіи и созданію Минералогической лабораторіи для изслѣдованія полученныхъ продуктовъ. На эти средства сейчасъ ведется изслѣдованіе, и создана Минералогическая лабораторія для обработки собраннаго матеріала. Но очевидно, медленное и столь ограниченное поступленіе средствъ не позволило ни правильно развернуть это дѣло, ни повести его столь энергично, какъ того требуетъ его существо и его значеніе. Въ мотивахъ, по которымъ Академія Наукъ получая отказъ въ удовлетвореніи дѣлкомъ своего послѣдняго ходатайства, было указано, что нужныя для веденія дѣла средства она можетъ взять изъ той суммы на ученія предпріятія, какая имѣется въ ея распоряженіи по новымъ штатамъ. Однако, всёжь извѣстно, сколь недостаточна эта сумма для удовлетворенія все расгущающей и долго сдавленной изъ-за отсутствія денежныхъ средствъ текущей дѣятельности Академіи Наукъ. Академія Наукъ вынуждена удовлетворить изъ этого источника лишь часть своихъ научныхъ потребностей, ограничивать работу или изыскивать другія средства на ея исполненіе. Для всякаго члена Академіи Наукъ ясно, что получать изъ этой суммы средства на радіевыя работы немислимо безъ нарушенія другихъ столь же научно важныхъ потребностей Академіи. Къ тому же дѣло изслѣдованія радиоактивныхъ мѣсторожденій Россіи имѣеть — помимо научнаго — громадное практическое значеніе и требуетъ исполненія вѣдь очереди, такъ какъ вызывается запросами дня и потому, очевидно, не можетъ лечь въ бѣльшей своей части на средства Академіи Наукъ, идущія на удовлетвореніе ея обычныхъ и текущихъ потребностей. Все же Академія Наукъ смогла направить на это дѣло часть своихъ средствъ, и ей пришли на помощь

другія учрежденія. Такъ, на средства Общества содѣйствія опытнымъ наукамъ имени Леденцова въ Москвѣ была оборудована спектроскопическая часть Минералогической лабораторіи; на средства Императорскаго С.-Петербургскаго Минералогическаго Общества произведена одна изъ поѣздокъ на Байкалъ; на средства Кабинета Его Императорскаго Величества начато предварительное разслѣдованіе торіанитовыхъ россыпей бассейна Газимура. На средства Академіи Наукъ и ея учрежденій содержится и частію оборудована Минералогическая лабораторія, совершены экспедиціи въ Ильменскія горы и въ Сибирь.

Нужныя на изслѣдованія средства поступали медленно, въ разное время и, очевидно, не дали возможности повести дѣло разслѣдованія радиоактивныхъ рудъ, какъ слѣдуетъ. Они далеко не достигаютъ той суммы въ 46 000 руб., которая была выставлена въ 1910—1911 годахъ, какъ минимальная. Къ тому же при первыхъ расчетахъ стоимость Минералогической лабораторіи и ея организаціи была недооцѣнена, и, какъ будетъ видно ниже, она по существу дѣла требуетъ гораздо большіхъ средствъ, чѣмъ это раньше предполагалось.

Прошло нѣсколько лѣтъ послѣ начала дѣла, и сейчасъ жизнь потребовала отвѣта на вопросъ, поставленный въ 1910 году Академіей Наукъ. Отвѣта этого мы дать не можемъ, такъ какъ не имѣемъ достаточныхъ средствъ для его рѣшенія. Въ виду этого необходимость предоставленія такихъ средствъ обратила сейчасъ на себя всеобщее вниманіе. По инициативѣ профессора В. О. Снегирева на это обратили вниманіе медицинскія учрежденія Москвы; въ Московскую Городскую Думу внесено предложеніе объ оказаніи матеріальной помощи нашимъ изслѣдованіямъ; въ Государственную Думу внесено законопожеланіе объ ассигнованіи 100 000 руб. въ распоряженіе Академіи Наукъ на изслѣдованіе мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ въ Россіи и о правильной организаціи нужной для этого Минералогической лабораторіи. Больничная Комиссія С.-Петербургской Городской Думы подняла вопросъ о ходатайствѣ Городской Думы передъ правительствомъ о поддержкѣ нашихъ изслѣдованій.

Мы видимъ, такимъ образомъ, что сознаніе необходимости этихъ изслѣдованій проникаетъ въ разнообразныя круги. При этихъ условіяхъ въ данный моментъ намъ кажется вполне своевременнымъ выступленіе Академіи Наукъ, новое ея ходатайство передъ законодательными учрежденіями о предоставленіи ей достаточныхъ средствъ для правильной и прочной постановки дѣла разслѣдованія мѣсторожденій радиоактивныхъ минераловъ Россіи и изслѣдованія ихъ свойствъ.

Средства эти необходимы для окончанія начатыхъ работъ и для начала новыхъ.

Въ 1911—1913 годахъ организованы были Академіей Наукъ изслѣдованія радиоактивныхъ минераловъ въ Ферганѣ, Сибири, на Кавказѣ, Закавказьи, Уралѣ. Результаты для Кавказа и Закавказья получились

съ точки зрѣнія радиоактивныхъ рудъ отрицательные. Они не оказались въ мѣстностяхъ, для которыхъ имѣлись указанія на нихъ въ научной литературѣ, или въ которыхъ можно было предполагать ихъ присутствіе по нѣкоторымъ научнымъ соображеніямъ. Однако, работа для Кавказа не закончена—требуется разслѣдованія еще по крайней мѣрѣ двухъ недостаточно изученныхъ мѣсторожденій.

Для Урала изслѣдованы старыя, давно указанныя мѣсторожденія радиоактивныхъ рудъ, и въ нѣсколькихъ мѣстахъ открыты новыя. Однако, нигдѣ здѣсь мы пока не имѣемъ ясныхъ наведеній на возможность полученія радіоносныхъ минераловъ въ количествахъ, позволяющихъ начать практическую развѣдку. Въ то же самое время съ научной точки зрѣнія—генезиса и свойствъ радиоактивныхъ минераловъ—эти изслѣдованія требуютъ энергичнаго дальнѣйшаго разслѣдованія и общають много новаго и интереснаго.

Средства, остающіеся въ распоряженіи Академіи отъ ранѣе ассигнованныхъ суммъ, достаточны для окончанія начатыхъ работъ на Кавказѣ и на Уралѣ, и новыхъ ассигновокъ эти изслѣдованія не должны потребовать, если только не откроется что нибудь совсѣмъ неожиданное.

Но имѣющіяся средства совершенно недостаточны какъ разъ для изслѣдованія наиболѣе важныхъ съ практической точки зрѣнія мѣсторожденій Ферганы, Прибайкалья и Нерчинскаго края. Здѣсь есть указанія на радіевыя руды, заслуживающія серьезнаго вниманія и провѣрки.

Въ Ферганѣ, въ Тюя-Муюнѣ, мы имѣемъ гнѣздовое мѣсторожденіе ванадіевыхъ соединеній уранила, кальція и мѣди. Мѣсторожденіе это принадлежитъ частной компаніи, которая добыла здѣсь много тысячъ пудовъ урановой руды—но до сихъ поръ не произвела разслѣдованія мѣсторожденія, которое позволяло бы опредѣлить имѣющіеся здѣсь запасы. Компанія эта—Общество ферганскихъ металловъ—имѣетъ въ Петербургѣ заводъ, гдѣ разрабатываются ферганскія руды на ванадій, мѣдь и уранъ, и сейчасъ въ ея складахъ имѣются значительные запасы обогащенныхъ радіемъ остатковъ, которые постепенно сбываются за границу. Въ этихъ остаткахъ находятся количества солей радія, которыя по разнымъ указаніямъ достигаютъ 2, а можетъ быть и больше граммъ. Конечно, всѣ эти указанія требуютъ провѣрки. Неясно также, весь ли радій руды попалъ въ радіевые остатки. Тѣмъ не менѣе едва ли слѣдуетъ отнестись безразлично къ нахожденію здѣсь, въ С.-Петербургѣ значительнаго запаса солей радія.

Руды на радій въ Тюя-Муюнѣ представляются совершенно исключительными по своему составу. Главной рудой является землистое тѣло, минералогически новое, до сихъ поръ окончательно не изслѣдованное, очень богатое V, U, Cu, Ca, но содержащее цѣлый рядъ другихъ химическихъ элементовъ—As, Bi, Th, Pb и т. д. Какъ продукты его измѣненія, являются разнообразныя соединенія ванадіевыхъ кислотъ, частью радиоактивныя, какъ тюямунитъ, такъ и нерадиоактивныя, какъ туранитъ, моттрамитъ,

аландт. Среди мппераловъ, здѣсь находящихся, мы имѣемъ нѣсколько новыхъ тѣлъ, химическое изслѣдованіе которыхъ представляетъ собою большія трудности и далеко не закончено.

Само мѣсторожденіе лежитъ въ области палеозойскихъ известняковъ, имѣетъ характеръ гнѣзда, связаннаго съ очень многочисленными въ этой области пещерами; соединенія, содержащія ванадій, выпали изъ водныхъ — вѣроятно горячихъ — растворовъ. Ничто не указываетъ, чтобы это гнѣздо явилось въ этой области единственнымъ.

Къ сожалѣнію, мы не имѣемъ здѣсь вполне надежнаго руководства въ сравненіи съ другими аналогичными мѣсторожденіями. Не говоря уже о томъ, что минералогія соединений ванадія изучена очень мало — для Тюл-Муона нигдѣ неизвѣстно сходныхъ отложений. Наиболее близки мѣсторожденія Ута и Колорадо, которые сейчасъ являются виднымъ источникомъ радія на мировомъ рынкѣ. Однако, здѣсь главной рудой на радій являются ванадаты уранилъ-кальція и уранилъ-калія--карнонитъ и какъ теперь оказывается тюамунитъ, который былъ описанъ Ненадкевичемъ изъ Ферганскихъ мѣсторожденій. Эти американскія мѣсторожденія лежатъ въ песчаникахъ, занимаютъ большія пространства, образуя гнѣздовые обогащенія вблизи сбросовъ — тектоническихъ нарушенийъ земной коры. Они недостаточно изучены и сейчасъ энергически изучаются Американскимъ Геологическимъ Комитетомъ и Руднымъ Департаментомъ Вашингтонскаго Правительства. Во всякомъ случаѣ сравненіе съ этими мѣсторожденіями заставляетъ скорѣе ожидать возможности находенія новыхъ отложений въ Ферганѣ. Мѣстные жители упорно указываютъ на ихъ присутствіе.

Все это заставляетъ внимательно отнестись къ изученію Ферганскихъ мѣсторожденій, гдѣ необходимо: 1) произвести изслѣдованіе радиоактивности источниковъ, осадковъ пещеръ, воздуха въ нѣкоторыхъ мѣстахъ; 2) изслѣдовать мѣсторожденіе Тюл-Муона и провѣрить указанія на другія ему аналогичныя. Чрезвычайно желательно выяснитъ болѣе точно тектонику этой мѣстности, очень сложную. Это сейчасъ вполне возможно сдѣлать, такъ какъ Геологическій Комитетъ подготавливаетъ геологическую карту этой мѣстности и необходимо будетъ лишь произвести болѣе детальную геологическую съемку даннаго района. Естественнымъ представляется для Академіи Наукъ съестись по этому дѣлу съ Геологическимъ Комитетомъ.

Предварительное разслѣдованіе Ферганскихъ радиоактивныхъ мѣсторожденій потребуетъ 30 000 рублей, причемъ работа можетъ быть разложена на 2 года. Сумма эта слагается слѣдующимъ образомъ:

Стоимость полевой работы трехъ геологовъ или минералоговъ въ теченіи 4 мѣсяцевъ (пробѣздъ, содержаніе на мѣстѣ, наемъ лошадей и т. п.) по 2 500 руб. каждый	7 500 руб.
---	------------

Вознагражденіе этихъ лицъ за обработку матеріала въ теченіи года для представленія отчета по 2 000 руб.	6 000 „
---	---------

Приобрѣтеніе инструментовъ, необходимыхъ для полевой работы, какъ-то фонтоскопъ, аппаратовъ для изслѣдованія радиоактивности воздуха, приспособленій для бура и изслѣдованія пещеръ и т. д. 3 500 руб.

Наемъ людей и помощниковъ 3 000 „

Расходы, связанные съ неизбежными глубокими развѣдками — небольшими буровыми и т. п. работами (пунковыя работы) 10 000 „

Второй областью, подлежащей изслѣдованію, является Прибайкалье. Здѣсь мы имѣемъ область совершенно другихъ породъ и другихъ радиоактивныхъ минераловъ. Что касается послѣднихъ, то имѣющіяся въ Академіи образцы указываютъ на новые, раньше неизвѣстные минералы, или новыя ихъ разновидности. Радиоактивные минералы изъ группы ортитовъ, бетафитовъ и тому подобныхъ связаны съ областью гранитныхъ породъ. Мѣсторожденіе это тоже совершенно своеобразно; нѣкоторую аналогію ему представляютъ открытія въ 1911—1912 годахъ мѣсторожденія Мадагаскара, которыя изучаются по распоряженію французскаго правительства академикомъ Лакруа въ Парижѣ. Изслѣдованіе Прибайкалья потребуетъ большихъ суммъ, такъ какъ здѣсь стоимость работы отдельнаго изслѣдователя, по опыту Геологическаго Комитета, значительно больше, до 7 500 руб. въ годъ. Сверхъ сего здѣсь нѣтъ топографическихъ картъ. Слѣдовательно возможно, что придется сперва вести топографическую съемку. Общая сумма расходовъ должна быть исчислена не менѣе 58 000 руб., причемъ работу надо разложить на два, можетъ быть частію даже на три года. Сумма эта складывается слѣдующимъ образомъ:

1) Содержаніе и полевая работа 2 топографовъ по 4 500 рублей въ годъ каждый (по опыту Геологическаго Комитета); на два года 18 000 руб.

2) Полевая работа 2 геологовъ или минералоговъ въ теченіи 2 лѣтъ по 5 500 руб. въ годъ каждый, не считая ихъ вознагражденія 22 000 „

3) Вознагражденіе труда 2 минералоговъ или геологовъ въ теченіи 2 лѣтъ до представленія отчета 8 000 „

4) Пунковыя работы 10 000 „

Наконецъ третій районъ представляетъ область торіанитовъ на земляхъ Кабинета Его Императорскаго Величества въ Перчинскомъ округѣ, открытыхъ горн. инженеромъ С. Д. Кузнецовымъ. Торіанитъ, извѣстный одно время на Цейлонѣ, далъ значительную часть того радія, который сейчасъ находится въ рукахъ человѣчества. Это соединеніе 90—95% котораго состоитъ изъ окисей тора и урана, съ преобладаніемъ тора. Радій и мезоторій изъ него добываются безъ особыхъ затрудненій.

Общая стоимость этой работы должна быть исчислена в суммѣ 20 000 руб., при чемъ сумма эта должна быть разложена на 2 года *):

1) Топографъ, его полевая работа и отчетъ	4 500 руб.
2) Полевая работа минералогa и его помощника	6 500 „
3) Оплата труда минералогa и помощника	3 000 „
4) Поневольныя работы	6 000 „

Очевидно, направляя главное вниманіе на эти области, въ которыхъ есть благонадежные признаки радиоактивныхъ рудъ, нельзя для окончательнаго выясненія вопроса оставлять безъ вниманія и такія мѣстности, гдѣ можно по тѣмъ или инымъ соображеніямъ ожидать встрѣтить руды радія или мезоторія.

Такимъ является Алтай съ указаніями на радиоактивные ортиты и монациты и монацитовыя россыпи Нерчинскаго округа. вмѣстѣ съ тѣмъ было бы желательно направить разслѣдованія въ области, гдѣ до сихъ поръ радиоактивные минералы не указаны, но гдѣ они могутъ быть. Такова область древнихъ пермскихъ песчаниковъ въ предѣлахъ Пермской, Уфимской и Оренбургской губ., гдѣ въ XVIII и первой половинѣ XIX вѣка шла разработка мѣдныхъ рудъ. Эти мѣста имѣютъ много аналогій съ областью американскихъ мѣсторожденій Ута и Колорадо и здѣсь встрѣчены ванадиевыя и хромовыя соединенія, аналогично тому, что извѣстно и тамъ. На изслѣдованія этихъ мѣстъ необходимо имѣть въ теченіи 3 лѣтъ 10 000 рублей, считая вознагражденіе труда геологовъ и минералоговъ по 1 500 руб. въ годъ — 4 500 руб. и расходы, связанные съ приобретеніемъ инструментовъ, развѣздами и т. п. 5 500 рублей.

Наконецъ, самое важное орудіе при этой работѣ — организациа лабораторій. Минералогическая лабораторія, конечно не стоитъ такъ дорого, какъ радіевая лабораторія, но Минералогическій Институтъ, приспособленный для изслѣдованія радиоактивныхъ минераловъ, стоитъ гораздо дороже, чѣмъ обычная Минералогическая лабораторія. Считая организациа спектроскопической работы на средства Общества Леденцова, сейчасъ затрачено на лабораторію болѣе 8 000 рублей — но еще далеко отъ удовлетворенія насущныхъ, текущихъ ея потребностей.

Необходимые расходы по содержанію и организациа лабораторій должны составить въ суммѣ не меньше 51 500 руб., причемъ часть этихъ расходовъ является единовременной затратой, а часть представляетъ годовыя траты, рассчитанныя на 3 года. Сумма эта складывается слѣдующимъ образомъ:

1) Содержаніе лабораторій (газъ, электричество въ разныхъ формахъ, реактивы, текущіе расходы и т. п.) по 3 500 руб. всего	10 500 руб.
---	-------------

*) Работа топографа здѣсь можетъ быть замѣнена маршрутной съемкой минералогa или геолога, но тогда потребуется все равно лишній человѣкъ.

- 2) Годовая стоимость фотографического и радиографического отделений по 1 000 руб. всего 3 000 руб.
- 3) Стоимость помощников (служитель, интеллигентные помощники при дѣланіи обычныхъ анализовъ, радиологическихъ измѣреній, радиограммъ и фотограммъ и т. д.) по 5 000 руб. всего 15 000 „
- 4) Приспособленія для работъ съ благородными и радиоактивными газами и разряженіями (необходимъ насосъ Лінде, не менѣе 30 кило ртути, аппаратъ для анализа газовъ, для ихъ разряженій и изученія спектровъ и т. д.)
Единовременная затрата 5 000 „
- 5) Платиновая посуда и аппараты изъ платины, золота, серебра, сплавленнаго кварца. Единовременная затрата 6 000 „
- 6) Приобрѣтеніе необходимыхъ реактивовъ по рѣдкимъ землямъ, соединеніямъ урана, ніоба, тантала, тора, эталоны радія, мезоторія и т. д. Единовременная затрата 3 000 „
- 7) Оборудование аналитической лабораторіи для 6 человекъ 2 000 „
- 8) Аппараты для синтетическаго отдѣла лабораторіи и термическаго анализа. 2 000 „
- 9) Аппараты для радиологической работы (электрометры, добавочные электроскопы и т. д.) 2 000 „
- 10) Приспособленія для радиографіи и пополненіе фотографической для радиографическихъ и спектроскопическихъ работъ 2 000 „
- 11) Приобрѣтеніе слесарнаго станка и необходимыхъ инструментовъ для текущей работы препаратора 1 000 „

Изъ этой суммы единовременная затрата составляетъ 23 000 руб. и ежегодная на три года по 9 500 руб. въ годъ (28 500 руб. въ три года).

Сводя вмѣстѣ все эти суммы, Комиссія полагаетъ необходимымъ ходатайствовать передъ правительствомъ объ ассигнованіи на три года для изслѣдованія радиоактивныхъ материаловъ Россіи всего 169 500 рублей, при чемъ суммы эти можетъ быть распределена по годамъ:

	1914.	1915.	1916.
1. Изслѣдованіе Ферганы	15 000	15 000	—
2. Изслѣдованіе Прибайкалья	29 000	20 000	9 000
3. Изслѣдованіе Нерчинскаго края	10 000	10 000	—
4. Изслѣдованіе Алтая, Предуралья и т. д.	3 000	4 000	3 000
5. Организация и оборудованіе лабораторіи	32 500	9 500	9 500
	<hr/>	<hr/>	<hr/>
	89 500 р.	58 500 р.	21 500 р.

Желательно направить это ходатайство въ свѣдѣнномъ порядкѣ, чтобы не потерять лѣта 1914 года и не откладывать еще дальше дѣла, которе представляется насущнымъ.

По отношенію къ вопросу о признаніи радіоактивныхъ рудъ государственною собственностію Коммиссія полагаетъ изданіе такого закона желательнымъ, но думаетъ, что при выработкѣ его надо принять во вниманіе необходимость охранить при признаніи этого принципа частную предпріимчивость. Коммиссія полагаетъ, что это возможно сдѣлать напр. или въ формѣ Саксонскаго закона, или въ формѣ старыхъ русскихъ законовъ о добычѣ золота.

2 ноября 1913.

А. Карпинскій.
Князь Б. Голицынъ.
М. Рыкачевъ.
Ө. Чернышевъ.
В. Вернадскій.
П. Вальденъ.

ИСТОРИКО-ФИЛОЛОГИЧЕСКОЕ ОТДѢЛЕНІЕ.

ЗАСѢДАШЕ 9 НОЯБРЯ 1913 ГОДА.

Непремѣнный Секретарь довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что засѣданіе, назначенное на 6 ноября с. г., перенесено на 9 ноября вслѣдствіе кончины академика В. Ө. Миллера, послѣдовавшей 5 сего ноября.

Членъ-корреспондентъ Академіи профессоръ В. В. Бартольдъ прислалъ въ Отдѣленіе фотографическій снимокъ съ камня, найденнаго священникомъ Д. П. Рождественскимъ (Прот. XII зас. 9 октября с. г. § 391) съ слѣдующимъ заключеніемъ:

„Исполняя порученіе Конференціи, переданное мнѣ письмомъ г-на Непремѣннаго Секретаря отъ 17 октября с. г. за № 2410, имѣю честь сообщить слѣдующее:

„На камнѣ, снимокъ съ котораго присланъ о. Д. П. Рождественскимъ, имѣется надпись на арабскомъ языкѣ. Послѣдніи три слова, по-видимому, искажены и не поддаются разбору; текстъ остальной части надписи слѣдующій:

- (1) اعوذ بالله من الشيطان
- (2) بسم الله الرحمن الرحيم
- (3) شهد الله انه لا اله الا هو والملا
- (4) ئكة واولوا العلم قائما بالقسط
- (5) لا اله الا هو العزيز الحكيم ان الدين
- (6) عند الله الاسلام وصى الله على
- (7) محمد النبي

„Я прибѣгаю къ Богу отъ сатаны. Во имя Бога, Всемилостиваго, Всемилосерднаго. Засвидѣтельствовалъ¹⁾ Богъ, что нѣтъ Бога, кромѣ Него: и ангелы, и люди знающіе, соблюдая справедливость, (исповѣдуютъ): нѣтъ

1) Отсюда Коранъ III, 16—17.

Бога, кромѣ Него, Всемогущаго, Мудраго; но истинѣ (настоящая) вѣра передъ Богомъ—исламъ. Да благословитъ Богъ Мухаммеда, пророка“ ...

Уже изъ статьи покойнаго Н. Н. Пантусова, напечатанной въ „Протоколахъ Туркестанскаго кружка любителей археологiи“ (годъ XI, 1906, стр. 5 и слѣд.), было извѣстно, что на сѣверномъ берегу озера Иссык-Куль, въ 12 верстахъ къ западу отъ селенiя Сазановки есть цѣлое кладбище съ подобными надписями, заключающими въ себѣ тѣ же стихи Корана (III, 16—17). Кладбище, судя по датированнымъ камнямъ, относится къ VI вѣку хиджры (XII в. по Р. Хр.). Краткое описанiе того же кладбища было сдѣлано мною въ „Отчетѣ“ о поѣздкѣ въ Среднюю Азiю“ (Зап. II. А. Н., VIII серия, по Ист.-Фил. Отд., т. I, № 4, стр. 52). Присланный снимокъ мною при семъ возвращается.

Положено о заключенiи профессора В. В. Бартольда довести до свѣдѣнiя о. Д. П. Рождественскаго, благодарить профессора В. В. Бартольда отъ имени Академiи, а снимокъ передать въ Азiатскiй Музей.

Михаилъ Степановичъ Андреевъ (Индiя, Pondichery) при письмѣ отъ 19 сентября / 2 октября с. г. прислалъ на имя Отдѣленiя, 16 рукописей, написанныхъ на тамульскомъ языкѣ, съ предоставленiемъ Академiи располагать рукописями по своему усмотрѣнiю.

Положено благодарить М. С. Андреева, а рукописи передать въ Азiатскiй Музей.

Національная Художественная и Историческая Библиотека G. van Oest & Cie (Bruxelles 4. Place du Musée 4) препроводила при письмѣ отъ 16 октября н. ст. на имя Непременнаго Секретаря, по порученiю В. В. Голубева (Paris. 26 Avenue du Bois de Boulogne), изданiе „Ars Asiatica. La peinture chinoise au Musée Cernuschi en 1912 par Edouard Chavannes et Raphael Petrucci“. (Bruxelles et Paris 1913).

Положено благодарить В. В. Голубева, а книгу передать въ Азiатскiй Музей.

Директоръ Музея Антропологiи и Этнографiи академикъ В. В. Радловъ читалъ слѣдующее:

„Осенью прошлаго года чиновникъ особыхъ порученiй при Министерствѣ Императорскаго Двора Владимиръ Александровичъ Колянковскiй принесъ въ даръ вѣренному мнѣ Музею собранную имъ во время своего путешествiя этнографическую коллекцiю изъ Австралiи и острововъ Тихаго океана въ количествѣ десяти предметовъ. Большую цѣнность представляетъ рѣдкiй по величинѣ кусокъ раскрашенной таши, имѣющей около 20 аршинъ въ длину и 6½ аршинъ въ ширину. Не менѣе цѣнны большая чаша для кавы съ острововъ Фиджи и аппаратъ для добыванiя огвя изъ Австралiи — оба эти предмета до сихъ поръ въ коллекцiяхъ Музея не были представлены.

„Принимая во вниманіе значеніе этой коллекціи для Музея, я прошу Отдѣленіе выразить г. Колянковскому благодарность Академіи“.

Положено благодарить г. Колянковского отъ имени Академіи.

Директоръ Музея Антропологій и Этнографій академикъ В. В. Радловъ читалъ слѣдующее:

„Симъ довожу до свѣдѣнія Отдѣленія, что прибыли колумбійскія скульптуры, о которыхъ мною своевременно предварительно докладывалось въ мартѣ с. г. за № 124. Онѣ представляютъ группу изъ 18 монументальныхъ изображеній божествъ изъ Колумбій, изготовленныхъ въ Гейдельбергѣ изъ искусственнаго камня подъ личнымъ наблюденіемъ извѣстнаго путешественника доктора Стенеля по гипсовымъ слѣпкамъ послѣдняго, снятымъ имъ на мѣстѣ.“

„Къ сожалѣнію, эти великолѣпныя фигуры очень крупнаго размѣра, и потому прошу разрѣшенія временно впредь до расширенія помѣщенія Музея не выставлять ихъ для публички, а хранить въ сараѣ на академическомъ дворѣ“.

Разрѣшено, о чемъ положено сообщить директору Музея Антропологій и Этнографій.

Директоръ Музея Антропологій и Этнографій академикъ В. В. Радловъ читалъ слѣдующее:

„Профессоръ Амброзетти, директоръ Этнографическаго Музея въ Буэносъ-Айресѣ, съ которымъ нашъ Музей давно уже состоитъ въ непрерывномъ обмѣнѣ, прислалъ вновь обмѣнный матеріалъ — этнографическія и археологическія коллекціи въ количествѣ 314 предметовъ.“

„Этнографическая коллекція, состоящая изъ предметовъ быта, культа, оружія и пр., собрана въ Боливіи, Аргентинѣ, Парагваѣ и въ Огненной землѣ. Особенно цѣнны для Музея предметы двухъ племенъ: *Она* и *Япанъ* изъ Огненной земли, такъ какъ въ Музеѣ эти племена были до сихъ поръ очень слабо представлены. Археологическая коллекція заключаетъ въ себѣ предметы изъ раскопокъ въ штатѣ Буэносъ-Айресъ и Патагоніи“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Директоръ Музея Антропологій и Этнографій академикъ В. В. Радловъ читалъ слѣдующее:

„Академикъ А. А. Шахматовъ передалъ для вѣреннаго миѣ Музея предметы вотяцкаго культа, присланные ему епископомъ Саранульскимъ (Вятской епархіи) Меодіемъ, и подробное описаніе предметовъ и вотяцкаго моленія, составленное священникомъ села Тыловыль-Нельги, Малмыжскаго уѣзда, Петромъ Красноперовымъ.“

„Докладывая объ этомъ, прошу Отдѣленіе выразить епископу Меодію и священнику Красноперову благодарность за пожертвованіе“.

Положено выразить благодарность отъ имени Академіи епископу Меодію и священнику Красноперову.

Академикъ А. С. Лаппо-Данилевскій читаль слѣдующее:

„Ученый корреспондентъ въ Римѣ при Историко-Филологическомъ Отдѣленіи представилъ годовой Отчетъ о своей дѣятельности съ 1 ноября 1912 г. по 1 ноября 1913 г. Въ своемъ Отчетѣ Е. Ф. Шмурло сообщаетъ о ходѣ своихъ работъ въ Архивѣ Пропаганды, которыя онъ имѣлъ возможность, несмотря на закрытіе Архива съ осени 1912 года, продолжить на нѣкоторое время, сосредоточившись главнымъ образомъ на изученіи матеріала 1622—1721 гг., при чемъ ему удалось составить описаніе „Архива Пропаганды“ вообще и тѣхъ томовъ его рукописей, которыя относятся къ Россіи, на 502 стр., а также подготовить самый матеріалъ, въ настоящее время, послѣ 8 лѣтъ работы, достигающей 2000 документовъ. Далѣе Е. Ф. Шмурло продолжалъ свои работы въ архивахъ Симанскомъ и Толедскомъ, откуда почерпнулъ нѣсколько новыхъ, хотя и не особенно важныхъ матеріаловъ, касающихся Лжедмитрія I, а также предварительно просматривалъ бумаги Неаполитанскаго Государственнаго Архива, относящіяся къ переговорамъ о заключеніи союза между Россіей и Испаніей въ послѣдніе годы царствованія Петра Великаго, что облегчло ему и разборъ нѣкоторыхъ документовъ въ Симанскомъ Архивѣ, Кроме того, Е. Ф. Шмурло приступилъ съ собранію вообще матеріаловъ касающихся Лжедмитрія I. Въ отчетномъ году былъ напечатанъ 2-й выпускъ 2-го тома сборника „Россія и Италія“, но остальные уже начатыя изданія печатались Типографіей съ большими задержками. Наконецъ, Е. Ф. Шмурло, по примѣру прежнихъ лѣтъ, завѣдывалъ Русскою Библіотекой въ Римѣ: книги ея переплетаются благодаря тому, что теперь удалось подыскать переплетчика, который согласился обзавестись русскимъ шрифтомъ и обучить своихъ мастеровъ правильно обращаться съ нимъ; по помѣщеніе Библіотеки не допускаетъ уже дальнѣйшихъ присылковъ ящиковъ съ книгами“.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Академики А. С. Лаппо-Данилевскій и М. А. Дьяконовъ внесли въ Отдѣленіе предложеніе послать члену-корреспонденту Академіи проф. Н. И. Карѣеву привѣтственную телеграмму по случаю исполнившагося 40-лѣтія его педагогической и научной дѣятельности.

Положено послать привѣтственную телеграмму.

Академикъ Н. Я. Марръ представилъ съ одобреніемъ для напечатанія въ „Христіанскомъ Востокѣ“ работу прот. Корнелія С. Кекелидзе „Житіе и подвиги св. Іоанна, католика Урхайскаго“, т. е. Едесскаго, и указать, что о. Корнелію посчастливилось на агиографическіе памятники времени Харун-ар-Рашида. Памятникъ мелькитскій и на грузинскомъ языкѣ появился въ качествѣ переводнаго, вѣроятно, съ арабскаго; о. Корнелій считаетъ грузинскій текстъ переводомъ съ ерврейскаго, что представляется сомнительнымъ. Во всякомъ случаѣ памятникъ пока из-

вѣстенъ только на грузинскомъ языкѣ. Онъ сохранился въ рукописи Британскаго Музея Add. 11281 (2764), фотографической копіею которой и располагалъ сотрудникъ Христіанскаго Востока. Дается тщательно проработанный текстъ, русскій переводъ и предваряющее историко-литературное и стилистическое изслѣдованіе.

Положено напечатать въ „Христіанскомъ Востока“.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ слѣдующее:

„Въ числѣ подготовительныхъ работъ по составленію Грузинско-русскаго словаря Комиссіею, образованной мною на помощь въ этомъ сложномъ дѣлѣ, было признано неотложнымъ изданіе грузинскаго текста Ветхаго Завета такъ называемаго Аоонскаго списка по фотографической копіи Азіатскаго Музея.

„По распредѣленіи книгъ пятикнижкіи между членами Комиссіи, взявшими на себя подготовку текста къ изданію, выяснилось, что въ Аоонскомъ спискѣ, помимо недостатка ряда книгъ, имѣются значительныя лакуны въ пятикнижии и въ другихъ сохранившихся книгахъ, и въ засѣданіи Комиссіи 4 ноября признано необходимымъ восполнить ихъ текстомъ Мцхетскаго списка, хранящагося въ Церковномъ Музеѣ Грузинскаго экзархата, заказавъ въ Тифлисѣ фотографіи соответственныхъ листовъ. Посему прошу Конференцію войти въ сношеніе съ Правленіемъ Церковнаго Музея на предметъ разрѣшенія работы надъ Мцхетскимъ спискомъ лицу, которому будетъ поручено черезъ Е. С. Такайшвили фотографированіе нужныхъ намъ его частей. Указанія нужныхъ листовъ рукописи будутъ сообщены особо Е. С. Такайшвили“.

Положено сдѣлать соответствующія сношенія.

Академикъ Н. Я. Марръ читалъ нижеслѣдующее:

„Священникъ о. Дмитрій Лебедевъ прислалъ для „Христіанскаго Востока“ свою работу подъ заглавіемъ „Списокъ епископовъ перваго Вселенскаго собора въ 318 имени. Къ вопросу о его происхожденіи и значеніи для реконструкціи подлиннаго списка никейскихъ отцовъ“. Размѣры работы таковы, что она одна заняла бы почти весь выпускъ „Христіанскаго Востока“, а потому не можетъ быть тамъ помѣщена. По качеству же своему трудъ о. Лебедева, по мнѣнію специалиста проф. В. Н. Бенешевича, долженъ быть признанъ выдающимся во всѣхъ отношеніяхъ: богатство матеріала и свѣжесть его, обиліе историческихъ данныхъ, исчерпывающихъ знаніе литературы вопроса, и строго научный методъ работы даютъ возможность о. Лебедеву придти къ ряду выводовъ, которые не пройдутъ незамѣченными и въ западно-европейской наукѣ. Въ виду этого желательно было бы помѣстить эту работу въ

одномъ изъ изданій Академіи, не стѣсняющемся размѣрами труда, напр. въ „Запискахъ“.

Положено напечатать въ „Запискахъ“ Историко-Филологическаго Отдѣленія.

Академикъ Н. Я. Марръ довелъ до свѣдѣнія Отдѣленія, что переговоры съ собственникомъ иллюстрированной грузино-греческой рукописи Г. М. Долоберидзе (прот., § 409) закончились: рукопись уступлена имъ Императорской Публичной Библіотекѣ за 2000 рублей.

Положено принять къ свѣдѣнію.

Отчетъ о командировкѣ въ Бернъ на Конференцію по международной охранѣ природы.

И. П. Бородинъ.

(Доложено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 27 ноября 1913 г.).

На приглашеніе Швейцарскаго Союзнаго Правительства прислать въ Бернъ своихъ представителей для организаціи Постоянной Международной Комисіи по охранѣ природы отвѣтили согласіемъ 16 государствъ; отказались участвовать только Румынія и Японія. Различныя государства были представлены весьма различно какъ съ количественной, такъ и съ качественной стороны. Количественно рѣшительно преобладали Швейцарія (6 человекъ, не считая 3 секретарей) и Франція (также 6, изъ коихъ, впрочемъ, 1 не прибылъ). Германія имѣла 3 делегатовъ, Бельгія, Венгрія, Нидерланды и Россія — по 2 (но одинъ изъ бельгийцевъ отсутствовалъ), прочія страны — Австрія, Аргентина, Великобританія, Данія, Испанія, Італія, Норвегія, Португалія, Соединенные Штаты и Швеція — по одному. Великобританія, впрочемъ, командировала еще двухъ делегатовъ — отъ Австралійскаго Союза и отъ Викторіи; первый изъ нихъ, однако, на Конференцію не прибылъ, хотя живетъ въ Невшателѣ, но прислалъ печатную записку о положеніи охраны природы въ Австраліи. Въ общей сложности получился 31 членъ, кромѣ 3 секретарей. Двѣ трети собранія составляли администраторы; Аргентина, Испанія, Італія, Португалія и Соединенные Штаты назначили делегатами своихъ дипломатическихъ представителей въ Швейцаріи. Ученыхъ было всего 12: ботаники — Бородинъ (Петербургъ), Вилле (Христианія), Конвенцъ (Берлинъ) и Массаръ (Брюссель); зоологи — Бувьё (Парижъ), Кожевниковъ (Москва), Лёнибергъ (Стокгольмъ), Меркангонъ (Лозанна), Перрье (Парижъ), Саразинъ (Базель), Штудеръ (Бернъ) и Юнгерсенъ (Копенгагенъ). Преобладаніе дипломатическаго персонала сказалось при выборѣ предѣдателя совѣщанія. Таковымъ оказался не иници-

торъ всего дѣла П. Саразинъ, какъ ожидали многіе, а Совѣтникъ Союза (Conseiller fédéral), начальникъ почтъ и желѣзныхъ дорогъ въ Швейцаріи—Форреръ, впрочемъ, съ большимъ умѣніемъ и достоинствомъ справившійся съ своею задачею.

Засѣданія проходили въ одной изъ залъ роскошнаго дворца Союзнаго Парламента и продолжались три дня — 4/17 — 6/19 ноября.

Открывая Конференцію, совѣтникъ Форреръ въ привѣтственной рѣчи, обращенной къ делегатамъ, послѣ историческаго очерка всего дѣла, выразилъ между прочимъ, особую благодарность французскому правительству за то, что оно въ послѣднюю минуту рѣшилось принять участіе, хотя «именно въ столицѣ Франціи, всемірной законодательницѣ моды, можно опасаться наибольшаго сопротивленія усиліямъ, которыя составятъ предметъ Конференціи». Какъ велики были эти опасенія, видно уже изъ того, что до открытія Конференціи раздавалась всѣмъ членамъ ея печатная записка французскаго синдиката по производству модныхъ перьевъ (Commission intersyndicale pour la défense des Industries de la Plume pour Modes et Parures). Записка эта предостерегала отъ принятія скороспѣлыхъ рѣшеній, которыя могли бы погубить крупную отрасль промышленности. Впрочемъ, страхи оказались преждевременными, такъ какъ конференція въ Бернѣ посвящена была исключительно организаціоннымъ вопросамъ и ознакомленію съ положеніемъ дѣла объ охранѣ природы въ различныхъ государствахъ.

Излагая взглядъ Швейцарскаго правительства и свой собственный на ближайшія задачи будущей Международной Комиссіи, Форреръ предостерегалъ отъ чрезмѣрнаго расширенія таковыхъ. Какъ ни симпатична напр. задача сохраненія вымирающихъ народностей, но ея введеніе рискуетъ, по его мнѣнію, погубить все дѣло. Въ этомъ онъ рѣзко разошелся съ инициаторомъ международной охраны природы Саразиномъ. Несмотря на горячую поддержку, оказанную послѣднему Кожевниковымъ, при окончательномъ обсужденіи вопроса охрана угасающихъ народностей была исключена.

По выслушаніи обширной печатной записки П. Саразина «Sur la tâche de la protection mondiale de la nature», предварительно розданной всѣмъ членамъ и съ большимъ жаромъ прочитанной авторомъ, назначена была комиссія для выработки окончательнаго статута. Въ обсужденіи его, впрочемъ, фактически принимали участіе всѣ члены совѣщанія, но при голосованіи каждому государству предоставленъ былъ лишь одинъ голосъ, чѣмъ устранена была отмѣченная вначалѣ неравномѣрность въ представительствѣ различныхъ странъ. Послѣ оживленныхъ прерій принять былъ слѣдующій окончательный текстъ.

Актъ основанія совѣщательной Комиссіи для международной охраны природы.

1. Конференція постановляетъ образованіе совѣщательной Комиссіи для международной охраны природы.

2. Комиссія составляется изъ двухъ делегатовъ отъ каждаго государства или автономной колоніи; каждой странѣ предоставляется выѣхать оба голоса, которыми она располагаетъ, одному делегату.

Члены назначаются Конференціею по предложенію делегатовъ каждаго изъ представленныхъ въ ней государствъ.

Назначеніе делегатовъ представляется на утвержденіе ихъ соответствующихъ правительствъ.

Если не сдѣлано предложенія въ теченіе Конференціи, такое можетъ быть сдѣлано Швейцарскому Союзному Совѣту послѣ ея закрытія. Предложенные делегаты считаются назначенными Конференціею.

Въ случаѣ образованія вакансій, замѣщеніе ея предоставляется заботамъ заинтересованнаго правительства.

Каждое вновь присоединяющееся государство назначаетъ своего или своихъ делегатовъ.

3. Комиссія считается образовавшеюся, когда опредѣлились делегаты девяти государствъ. Она должна собираться по крайней мѣрѣ каждые три года. Она остается въ дѣйствиіи до собранія новой Конференціи.

Новая Конференція созывается по требованію большинства представленныхъ въ Комиссіи государствъ.

4. Комиссія избираетъ своего президента.

Комиссія будетъ указывать въ каждой своей сессіи мѣсто слѣдующаго собранія.

Вице-президентство будетъ принадлежать одному изъ представителей страны, въ которой состоится собраніе.

5. Мѣстопробываніе Комиссіи — Базель, пока оно не будетъ измѣнено новою Конференціею.

6. Задачи Комиссіи слѣдующія:

1) Собраніе и группировка всѣхъ данныхъ, относящихся къ международной охранѣ природы и ихъ опубликованіе.

2) Пропаганда международной охраны природы. Комиссія дѣйствуетъ чрезъ посредство своихъ членовъ.

Корреспонденція съ правительствомъ и учрежденіями государства, участвующаго въ Конференціи совершается при посредствѣ членовъ Комиссіи, принадлежащихъ къ этому государству.

7. Комиссія устанавливаетъ свой внутрешній распорядокъ и опредѣляетъ въ каждомъ частномъ случаѣ свой образъ дѣйствія.

Заключительный протоколъ.

Приступая къ подписанію настоящаго акта основанія, нижепоименованные делегаты считаютъ признаннымъ:

1) что основаніе совѣщательной Комиссіи не повлечетъ за собою никакихъ обязательныхъ расходовъ для государствъ;

2) что утвержденіе, упомянутое въ пунктѣ 2, абзацѣ 3, предоставляется инициативѣ делегатовъ; также и отложенныя назначенія. Нижеподписавшіеся приложить все усилія къ тому, чтобы эти назначенія состоялись возможно скорѣе.

Бернъ, 19 ноября 1913.

Слѣдуютъ подписи.

Окончательно сформировать Комиссію на Конференціи въ Бернѣ не удалось. Указаны были лишь 11 делегатовъ отъ 7 государствъ. Обоихъ своихъ делегатовъ назвали лишь Бельгія (Жильсонъ и Массаръ), Данія (Юнгерсенъ и Остенфельдъ), Франція (Перрье и Матей) и Швеція (Лёнбергъ и Лагергеймъ). Германія назвала лишь Конвенца, Нидерланды — Удеманса, Швейцарія — Саразинна. Все прочія государства, въ томъ числѣ и Россія, воздержались отъ немедленнаго опредѣленія своихъ делегатовъ. Президентомъ временной Комиссіи избранъ, конечно, Саразинъ. Окончательный выборъ президента будетъ произведенъ письменною подачею голосовъ всехъ делегатовъ.

Въ виду того, что большинство участшковъ Конференціи сочли необходимымъ излагать положеніе вопроса объ охранѣ природы въ ихъ странѣ, хотя это вовсе не входило въ задачи совѣщанія, мнѣ пришлось составить краткую записку на французскомъ языкѣ въ томъ же духѣ по отношенію къ Россіи, а профессоръ Кожевниковъ дополнилъ ее изложеніемъ проекта новаго охотничьяго закона.

Конференція завершилась банкетомъ отъ Швейцарскаго правительства въ гостиницѣ Schweizerhof, въ которомъ, кромѣ членовъ Конференціи, приняли участіе Президентъ Швейцарскаго Союза, его Товарищъ и дипломатическіе представители, невходившіе лично въ составъ Конференціи.

Отчетъ о лѣтней командировкѣ 1913 г. въ Душетскій и Тіонетскій уѣзды Тифлисской губерніи для изученія грузинскихъ говоровъ.

А. Шанидзе.

(Представлено въ засѣданіи Историко-Филологическаго Отдѣленія 20 ноября 1913 г.).

Два года тому назадъ, именно лѣтомъ 1911 г., факультетомъ Восточныхъ языковъ Императорскаго С.-Петербургскаго университета я былъ командированъ въ Тіонетскій уѣздъ Тифлисской губ. для собиранія матеріаловъ по грузинской діалектологіи. Пробывъ тамъ мѣсяць, я успѣлъ тогда пзучить въ основныхъ чертахъ хевсурскій и пшавекій говоры, записать тексты и составить діалектическій словарь по этимъ двумъ говорамъ. По изученію было неполно, матеріаловъ было собрано недостаточно, а потому обнаруженіе добытыхъ тогда фактовъ я отложилъ до второй поѣздки, съ привлеченіемъ на этотъ разъ въ область пзлѣдованія и другихъ смежныхъ говоровъ. Такимъ образомъ, когда Императорская Академія Наукъ лѣтомъ 1913 г. дала мнѣ возможность совершить лингвистическую экскурсію, я уже обладалъ достаточными данными для веденія работы на мѣстѣ надъ горекими говорамъ грузинскаго языка. Имѣя въ виду изученіе трехъ новыхъ говоровъ (мтіульскаго, хевскаго и тѣшинскаго) и проверку имѣвшихся уже матеріаловъ по двумъ старымъ, я рѣшилъ поѣхать сперва въ Душетскій уѣздъ, а потомъ перебраться въ Тіонетскій. Мой діалектическій словарь долженъ былъ тщательно проверяться и пополняться въ каждой особой лингвистической средѣ. Маршрутъ былъ выясненъ заранее.

25-го мая я выѣхалъ изъ С.-Петербурга въ Тифлисъ. Запасшись предварительно открытымъ листомъ изъ канцеляріи Намѣстника Его Императорскаго Величества на Кавказѣ, я сначала отправился въ Гудамакарское ущелье (15 июня), тянущееся по Черной Арагвѣ, выдающей въ Бѣлую при ст. Пасанауръ Военно-Грузинской дороги. Для работъ я выбралъ с. Думацхо, гдѣ, я думалъ, менѣе могло сказаться вліяніе сосѣднихъ говоровъ. Въ первый же день я проверилъ перечень гудамакарскихъ деревень, имѣющійся въ *Описаніи Арагвскаго ущелья*, составленномъ въ 1774 г. по повелѣнію царя Ираклія II¹⁾. Въ названіяхъ деревень нѣтъ почти перемѣлъ, только на

1) Е. Такайшвили, *საქართველოს ისტორიის ძეგლები*, XVIII ტ. I, ტფილისი 1907. Кстати, мѣстное населеніе, которому я читалъ *Описаніе* для провѣрки, какъ видѣлъ, въ Гудамакар-и, такъ и въ Мтіули и Хев-и вносилъ двѣи, относилось къ нему съ живымъ интересомъ: въ спискахъ опознали своихъ предковъ, и многіе изъявили желаніе пріобрѣсти книгу.

ряду со старыми появились новые поселки. Въ спискѣ не значатся, между прочимъ, четыре хевсурскихъ деревни: двѣ въ Гудамакар-и и двѣ въ Хев-и. Пропускъ ихъ указываетъ на то, что лѣтъ 140 тому назадъ ихъ или не было вовсе, что вѣроятнѣе всего, или же что жители ихъ не были закрѣпощены арагвскими эриставами. Судя по *Описанію*, количество народонаселенія въ Гудамакар-и, Мтіуліи и Хев-и за менѣе, чѣмъ полтора ста лѣтъ, увеличилось, по крайней мѣрѣ, вчетверо¹⁾.

Пачатую въ Думацхо провѣрку діалектическаго словаря я продолжалъ въ с. Зандук-и и докончилъ въ с. Тотиаурѣ-кар-и. Разспрашивалъ я жителей подробно и объ ихъ религіозной жизни, о народныхъ празднествахъ, а также о томъ, ибѣтъ-ли у нихъ преданій объ ихъ происхожденіи и появленіи въ Гудамакарскомъ ущельи. Показанія ихъ о хевсурскомъ происхожденіи двухъ (изъ четырехъ главныхъ) родовъ, Бекаур-и и Циклаур-и, подтверждались и другими данными: паломничествомъ гудамакарцевъ къ священной роцѣ въ Уквей-Ахо (უკვეი-ახო), въ Хевсуріи, а также распространеніемъ въ гудамакарскомъ многихъ хевсурскихъ словъ. Смѣшанная хевсурско-мтіульская рѣчь гудамакарца, осложненная еще пшавскимъ влияніемъ, ближе примыкаетъ къ рѣчи мтіульца, въ собственномъ смыслѣ слова, и я ее называю подговоромъ мтіульскаго, хотя можно было бы дать ей независимое мѣсто среди другихъ говоровъ.

Покончивъ съ гудамакарскимъ, я поднялся въ хевсурскую деревню Горул-и, расположенную у самыхъ истоковъ Бакур-хев-и, лѣваго притока Черной (или Гудамакарской) Арагвы. Пробывъ тамъ два дня (22, 23 іюня), я убѣдился, что бакур-хевскіе хевсуры остались вѣрны говору той области, откуда они выселились, т. е. Центральной Хевсуріи. Незначительное гудамакарское влияніе сказывается только въ лексикѣ.

Изъ Бакур-хев-и я выѣхалъ въ Пасапауръ. Съ этого мѣста вверхъ по теченію Бѣлой Арагвы начинается собственно Мтіулія, а мтіульскія (въ широкомъ смыслѣ слова) деревни, находящіяся ниже (Хандо ჰანდო, Чаргал-и ჭარგალ-ი, Хорх-и ჯორჯი и др.), раздѣляютъ, болѣе или менѣе, особенности гудамакарскаго подговора. Въ собственной Мтіуліи я работалъ два дня въ с. Чирик-и (ვირიკი), а потомъ черезъ ст. Млетѣ (или, какъ обыкновенно ее называютъ, Млеты) поѣхалъ въ ущелье Хада (ჰადა), гдѣ я оставался недѣлю въ дер. Беніан-и (1—6 іюля). Здѣсь я провѣрилъ часть словаря и собралъ народныя ибѣни. Записалъ, между прочимъ, въ народной передачѣ (въ стихахъ и прозѣ) приключенія Бежана, восходящія, вѣроятно, къ первому переводу съ персидскаго на грузинскій языка *Книги царей* Фирдусія. Оставшуюся

1) Поэтому понятна та жалоба на малоземелье, которую приходилось мнѣ постоянно слышать въ горахъ.

часть словаря я проверилъ въ Млетѣ (6—11 июля) и къ собранымъ пѣснямъ прибавилъ новыя, изъ которыхъ наиболѣе извѣстны *Домисская* и *Хорасанская* (ᄃᄂᄆᄂᄆᄂᄆᄂᄆ). Главною особенностью мѣгульскаго говора является присутствіе въ немъ долгихъ гласныхъ, чего нѣтъ ни въ одномъ изъ обследованныхъ мною говоровъ.

Изъ Млетѣ я выѣхалъ на перекладныхъ въ Казбекъ для изученія хевскаго говора, о которомъ я имѣлъ представленія по произведеніямъ Ал. Казбека. Но оказалось, что мои представленія мало соотвѣтствуютъ дѣйствительности. Сперва я его принялъ за подговоръ хевсурскаго, но близкое знакомство съ нимъ, а также изученіе внослѣдствіи іушинскаго говора, тоже близкаго къ хевсурскому, заставили меня признать его самостоятельнымъ говоромъ. Хевскій я изучалъ въ двухъ селеніяхъ: Степан-ѣмшида (12—21 июля) и Сіоп-и (22—31 июля), разъ ѣздилъ въ Цдо (17 июля); здѣсь я видѣлъ, между прочимъ, каменную статую бараха на развалинахъ крѣпости, считающихся святыней) а другой разъ поднимался въ дер. Тот-и со смѣшаннымъ хевско-осетинскимъ населеніемъ, гдѣ я записалъ нѣсколько сказокъ и преданій со словъ Ясѣ Хулел-и, оказавшагося прекраснымъ опытнымъ рассказчикомъ. Въ Сіоп-и мнѣ большую услугу оказалъ мѣстный интеллигентъ-самоучка Андрей Кабандзе, которому мы обязаны первыми свѣдѣніями о грузинахъ-казакахъ, живущихъ въ Александро-Невской (иначе Сасоілішская ᄃᄂᄆᄂᄆᄂᄆ) и Шелководской (иначе Сарабанъ, ᄃᄂᄆᄂᄆᄂᄆ) станицахъ, въ Кизлярскомъ отдѣлѣ Терской области («Иверія» 1901. № 19, 20, 21, 22). Рѣчь этихъ грузинъ-казаковъ представляетъ большой интересъ для изученія, какъ совершенно изолированная, подобно Ферейданскому грузинскому говору въ Персіи, отъ вліянія другихъ грузинскихъ говоровъ и литературнаго языка. Во время пребыванія въ Хев-и для меня выяснилось, что основной слой хевскаго населенія составляютъ выходцы изъ Хевсуріи, которые принесли съ собою отсюда названія деревень (Гарбан-и, Гвелет-и¹⁾), рѣки (Терекъ у хевцевъ называется Арагвою) и свой языкъ, замѣтно измѣнившійся отъ смѣшенія съ представителями того же языка (мѣгульцы, гудамакарцы) и съ языками другихъ родственныхъ (кнстны илѣ чеченцы) и неродственныхъ (осетины, правильнѣе бы: осы) племенъ.

1-го августа я поѣхалъ по Сіойскому ущелью въ хевсурскую дер. Джуту, расположенную по дорогѣ въ Архотское (Архватское) ущелье, находящееся на верховьяхъ р. Ассы, куда мнѣ надо было перенравиться. Потерявъ тамъ два дня (народъ находился на сѣнокосѣ въ горахъ и нельзя было достать лошадей и проводниковъ), я на третій день выѣхалъ въ с. Ахисл-и.

1) Въ Гвелет-и (у Дарьяльскаго ущелья) теперь живутъ кнстны, но они тамъ со времени Ираклія II.

Рѣчь проводника-джуѓинца служила мнѣ въ теченіе цѣлаго дневного пути объектомъ наблюденія. Хевскіе хевсуры (сел. Джуѓа и Арѣхмо) говорятъ на говорѣ центральной Хевсуріи съ незначительною примѣсью хевскихъ словъ и формъ. Архотскій подговоръ, который я изучалъ въ Ахіел-и (3—6 августа), тоже мало отличается отъ говора центральной Хевсуріи. Что дѣлаетъ его подговоромъ, это употребленіе въ немъ многихъ словъ, понятныхъ только въ Архотѣ, а также быстрый темпъ рѣчи, отчасти и дикція, чуть отличная отъ дикціи коренного хевсурскаго. Замѣтно, впрочемъ, кой-какое вліяніе хевскаго говора напр. ჯგობო ღოგ-ი крестъ, ჯგობწოღო ღოტილ-ი свадьба.

Изъ Ахіел-и по перевалу Архотис-ѣав-и я переправился въ центральную Хевсурію. Проѣхавъ Рощку, я оставилъ вещи въ с. Барис-ахо (ბარის-ახო), а самъ отправился въ Тіонеты къ уѣздному начальнику (10 августа). Тотъ любезно предоставилъ въ мое распоряженіе одного стражника, и я поѣхалъ обратно въ Хевсурію. Здѣсь я въ сс. Барис-ахо, Хѣхмат-и (ჯგძსტო), провѣрялъ прежніе матеріалы, пересмотрѣлъ словарь, выяснилъ спряженіе глаголовъ и вопросъ о двойственномъ числѣ. 23-го изъ с. Хѣхмат-и по Датвисджварскому перевалу переправился въ Шатилское общество, расположенное на истокахъ Аргун-и, которую тамошніе хевсуры называютъ то Арагвою, то Алазанью и остановился въ с. Шатилѣ. Шатилскій подговоръ хевсурскаго имѣетъ свои фонетическія и морфологическія особенности, не говоря объ отдѣльныхъ словахъ, употребляемыхъ только въ немъ. Къ нему примыкаетъ непосредственно мигма-хевскій подговоръ (рѣчь хевсуровъ Ардотскаго общества).

Однодневная поѣздка въ Мпѣхо (= Саханойское общество), въ Кістін, 25 августа, преслѣдовала хоть и не чисто лингвистическія цѣли (мнѣ хотѣлось сравнить Анаторскіе могильники, въ двухъ верстахъ отъ Шатиля, съ кістинскими; оказалось полное тождество приемовъ погребенія у обоихъ соседей въ старину: въ мѣстности Насойлар-и, какъ ее хевсуры называютъ, въ Кістін, я насчиталъ около 60 сохранившихся и много разрушенныхъ могильниковъ такого же типа, какъ и Анаторскіе), но пребываніе тамъ оказалось полезнымъ и въ томъ отношеніи, что я узналъ, какъ хевсуръ называется по кістински, именно ოზეჟ ჟღუე (pl. ოზებ ჟღე), а это обстоятельство очень помогаетъ при толкованіи географическаго и этнографическаго термина ოზეჯო ჟღოვი, ოზეჯეჯღო ჟღოველი, сохраненнаго *Грузинскими летописями*, равно и армянскими источниками, напр. Фаустъ, III, 7 (СПб. 1883, стр. 14,7 = Веп. 1889, стр. 15,24) *ჟიჯურ ჟოღ-ი*.

Изъ Шатиля я поѣхалъ въ с. Ардот-и, гдѣ оставался два дня (31 августа, 1 сентября), а на третій день (2 сентября) рано утромъ черезъ Ацунтскій перевалъ, гдѣ уже былъ снѣгъ, выѣхалъ въ Тушію, расположенную на верховьяхъ Андійскаго Койсу и вечеромъ прибылъ въ с. Парсма. Кромѣ Парсмы,

здѣсь я побывалъ въ сс. Даргѣло (5—7), Омало (7—9), Шенаѣо (9—10) и Дикло (10 сентября); однако, мои старанія выяснитъ характеристическія черты бывшихъ раньше трехъ подговоровъ тушинскаго¹⁾ (Ипр-иѣтскаго Чагмійскаго и Гомеѣарскаго) не увѣщались успѣхомъ, такъ какъ мужичины не говорятъ больше по тушински (но крайней мѣрѣ я не слышалъ нигдѣ, кромѣ случаевъ съ отдѣльными словами и выраженіями); они уже успѣли перейти на кахетинскій говоръ, а тушинскіе подговоры, предоставленные въ пользованіе однѣмъ женщинамъ, подверглись смѣшенію, что очень затрудняетъ изслѣдователя. Впрочемъ, разница между тремя названными подговорами не была, должно быть, большой и касалась, главнымъ образомъ, лексической стороны языка, что даетъ себя знать и сейчасъ. Изъ сказаннаго понятно, почему я сказки и пѣсни предпочиталъ записывать со словъ женщинъ, преимущественно старушекъ.

Боясь, что выпадетъ снѣгъ и сообщеніе на время прекратится, я поспѣшилъ покинуть Тушію. Выѣхавъ 12-го сент. утромъ изъ с. Весто-мѣа, я поднялся на Самцуринскій перевалъ и спустился по низенькому Наберальскому хребту въ мѣстность Дикіан-и (დოკიანბი), гдѣ и переночевалъ подъ открытымъ небомъ. На другой день къ полудню я былъ уже въ с. Алван-и, въ Кахетин, гдѣ съ недавняго, сравнительно, времени живутъ въ зимнее время тушины всѣхъ семи обществъ. Здѣсь мнѣ оставалось проверить словарь, въ чемъ мнѣ особенно полезенъ былъ М. Чабукандзе. Учитель Нижне-Алванской школы Г. Бадзошвили, тушинъ-цовець, обѣщалъ мнѣ записывать тексты по цовски, снабжать ихъ переводами и присылать въ Петербургъ.

Оставалось поработать и въ Пшавин, чтобы выполнить намѣченный планъ. 24 сентября я выѣхалъ изъ Алван-и въ Тіопеты, а оттуда въ Юрскую Пшавію. Здѣсь въ сс. Артан-и (25—28) и Джаблев-и (28—29 сентября) я записалъ около 70 народныхъ пѣсенъ, тенцовъ и сказокъ, а затѣмъ переправился въ Арагвскую Пшавію и въ с. Маѣарос-кар-и и послѣдній разъ проверилъ діалектическій словарь, который уже значительно разросся (приблизительно 3000 словъ). Трудности выясненія особенностей подговоровъ пшавскаго происходятъ отъ другихъ причинъ. Здѣсь если не всѣ двѣнадцать родовъ, на которые дѣлится вся Пшавія (всѣ они жили раньше въ Верхней Пшавин, выше Ор-цѣали ორ-წყლავი, откуда и разселились впоследствии), то, по крайней мѣрѣ, нѣкоторые изъ нихъ (какъ-то: Уквена-пшавцы съ Ахачами, Маѣурцы, Кистаур-и (въ Шуа-лхо), Гоголаур-и и въ особенности Чар-

1) Говоря о тушинскомъ, я имѣю въ виду только рѣчь тѣхъ шести тушинскихъ обществъ, которыя говорятъ по-грузински: касаясь языка тушинъ-цовцевъ (ძარ-ოვ მკ) говорящихъ на особомъ нарѣчій кистинскаго (иначе чеченскаго) языка, не входило въ мою задачу.

галыцы (это, впрочемъ, одна вѣтвь рода Гогочур-и) имѣють свою особую рѣчь. Переселяясь съ одного мѣста на другое, представители родовъ уносятъ съ собою родовую рѣчь, и потому получается довольно пестрая картина, такъ напр., Кистаурская рѣчь слышится и въ Шуа-іхо и въ Хорх-и (ჯორჯო), Гоголаурская — и въ Арагвскомъ и въ Юрскомъ ущельяхъ. Надо, однако, замѣтить, что разница пшавскихъ подговоровъ между собою не велика и ограничивается отдѣльными словами, формами словъ и клятвенными формулами.

Окончивъ дѣло въ Пшавѣ, я черезъ с. Твалив-и вернулся въ Тіонеты и 10-го октября вечеромъ выѣхалъ на перекладныхъ по почтовому тракту въ Тифлисъ.

Результаты двухъ поѣздовъ вкратцѣ таковы. Собранъ значительный матеріалъ для характеристики пяти говоровъ грузинскаго языка, пріютившихся въ горахъ: хевсурскаго, хевскаго, тушинскаго, пшавскаго и мтіульскаго. Последний со своими долгими гласными (чего, впрочемъ, нѣтъ въ гудамарскомъ его подговорѣ) занимаетъ особое мѣсто, а четыре остальныхъ составляютъ одну группу, которую я по историко-этнографическимъ соображеніямъ называю пховскимъ нарѣчіемъ грузинскаго языка. Пшавскій говоръ этого нарѣчія, правда, нѣсколько удаленъ теперь отъ трехъ другихъ, по особенностямъ спряженія глаголовъ, что положено въ основу группировокъ обследованныхъ мною говоровъ, по существу остаются и здѣсь обще-пховскими. Особенности пховскаго спряженія проливаютъ яркій свѣтъ на спряженіе грузинскихъ глаголовъ вообще (особенно важно, что второе лицо сохранило субъективный префиксъ), а синтаксическія явленія подтверждаютъ и дополняютъ извѣстные изъ древнегрузинскаго литературнаго языка факты. Кроме того, собранныя народныя пѣсни содержатъ много матеріаловъ для характеристики быта, нравовъ, религіозныхъ представленій и вообще духовной жизни грузинъ-горцевъ. Изъ нихъ особо должны быть отмѣчены пшавскія народныя тещоны, мало извѣстныя даже въ Грузіи. Діалектическій словарь является не только необходимымъ дополненіемъ къ собраннымъ мною текстамъ, но преслѣдуетъ и болѣе широкія лексикологическія цѣли.

Въ заключеніе считаю своимъ пріятнымъ долгомъ принести глубокую благодарность факультету Восточныхъ языковъ Императорскаго С.-Петербургскаго университета, которому я обязанъ первою поѣздкою, а также лицамъ, которые оказали мнѣ содѣйствіе на мѣстѣ: Тіонетскому уѣздному начальнику кн. П. Г. Каралову, кн. В. К. Чавчавадзе, А. М. Кобандзе и всѣмъ тѣмъ, услугами которыхъ я пользовался во время моихъ поѣздокъ.

С.-Петербургъ,
19 ноября 1913 г.

Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. II Teil.

(Mit einer Figur).

P. Walden.

(Der Akademie vorgelegt am 13,26 October 1913).

In dem *ersten* Teil unserer Untersuchung haben wir 1) an der Hand des in der chemischen Litteratur vorhandenen Tatsachenmaterials, und 2) durch eigne zahlreiche Messungen die eigenartigen Verhältnisse zu beleuchten versucht, welche in den nichtwässrigen Lösungen obwalten, wenn die eine Lösungskomponente ein sogenanntes schlechtes Ionisierungsmittel ist. Die *Grösse* der Leitfähigkeitswerte, sowie der *Verlauf* derselben mit der Verdünnung, sind in diesem grossen Gebiet der Lösungen so abweichend von dem Verhalten der typischen wässrigen Lösungen, dass man nach dem ersten Eindruck an eine fundamentale Verschiedenheit denken könnte. Um nur zwei wesentliche Momente hervorzuheben, sei daran erinnert, dass in den *wässrigen* Lösungen die Zahlenwerte der molaren Leitfähigkeit für alle *binären* Salze a) gross sind und für die verschiedenen Salze nur verhältnismässig geringe Unterschiede zwischen einander zeigen, und b) für das weiteste Verdünnungsgebiet übereinstimmend und den Forderungen der Theorie entsprechend eine *Zunahme* mit der Verdünnung zeigen; dass dagegen in diesen *nichtwässrigen schlechten* Ionisierungsmitteln a) meist kleine Leitfähigkeitswerte entgegentreten, und b) mit steigender Verdünnung eine Abnahme, oder Maxima und Abnahme, bezw. Maxima und Minima, in dem Verlauf von λ_0 hervortreten.

In dem *zweiten* Teil der Untersuchung wollen wir an die Diskussion einer Reihe von Fragen schreiben, welche aus den Ergebnissen des ersten Teils resultieren:

1) die Grösse und das Verhalten der Temperaturkoeffizienten der molaren Leitfähigkeit λ_v ; insbesondere des Salzes $N(C_5H_{11})_4J$, für $t = 0^\circ - 25^\circ$ und bei verschiedenen Verdünnungen: $c = \frac{\lambda_v^{25} - \lambda_v^0}{25 \cdot \lambda_v^0}$,

2) der Gang des Molarleitvermögens λ_v mit der Verdünnung V und in Abhängigkeit von dem Solvens,

3) die experimentelle Prüfung der Frage, ob auch in *guten* Jonisierungsmitteln *Minima* der Molarleitfähigkeit auftreten? sind sie abhängig von der Natur des gewählten binären Salzes?

4) Sind nun diese Minima und Maxima für *ein und dasselbe Salz*, aber in *verschiedenen* Jonisierungsmitteln, an ein und dieselbe Verdünnung V gebunden, oder ist z. B. der Umkehrpunkt (das Minimum) von Solvens zu Solvens verschieden? falls letzteres gilt,

5) welche physikalische Eigenschaft des Solvens bestimmt dann den Umkehrpunkt V , und lässt sich eine zahlenmässige Verknüpfung dieser physikalischen Eigenschaft mit dem Wert für V erreichen?

I. Temperaturkoeffizienten der Molarleitfähigkeit.

In diesem Abschnitt wollen wir eine Zusammenstellung der von mir erhaltenen Temperaturkoeffizienten c für das Salz $N(C_5H_{11})_4J$ (bezw. $N(C_3H_7)_4J$) geben und daran einige Bemerkungen anschliessen.

CCl_4	C_6H_6	$CHCl_3$	CH_2Cl_2	CH_3J	$n-C_3H_7Cl$	C_3H_5Cl	C_2H_5Br	Chino- lin.
$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$	$V \quad c$
2.0-0.051	1.125 0.046	1.67 0.0124	1.125 0.0123	—	—	—	—	—
—	—	2.5 0.0104	1.5 0.0111	—	—	—	—	—
—	—	—	2.25 0.0088	—	—	—	—	—
—	—	—	3.0 0.0076	—	—	—	—	—
—	—	—	25 0.0027	—	—	—	—	—
—	—	—	60 0.0014	—	—	—	—	60 0.031
—	—	100 0.0028	100 0.0012	—	150 0.0052	—	120 0.0023	—
—	—	—	—	200 0.0097	—	480 0.0036	—	—

Der Gang der Temperaturkoeffizienten c der molaren Leitfähigkeit ist keineswegs ein normaler. *Erstens* ist c in konzentrierten Lösungen (etwa $V=1-2$) durchweg gross, und zwar $c=0.051-0.0123$ in den Kohlenwasserstoffen CCl_4 , C_6H_6 , CHCl_3 und CH_2Cl_2 . *Zweitens* nehmen diese grossen c -Werte mit zunehmender Verdünnung rapide ab; so z. B. betragen sie in Methylenchlorid CH_2Cl_2 bei $V=100$ nur noch ein Zehntel des Wertes bei $V=1.125$, bezw. sind von $c=0.0123$ auf $c=0.0012$ gesunken. *Drittens* weichen die bei grossen Verdünnungen erhaltenen Temperaturkoeffizienten c ganz erheblich ab von den Temperaturkoeffizienten der inneren Reibung η der reinen Solventien selbst.

Temperaturkoeffizienten a der inneren Reibung¹⁾ η zwischen $t=0^\circ$ und 20° :

für	CCl_4	C_6H_6	CHCl_3	CH_2Cl_2	CH_3J	$n\text{-C}_5\text{H}_7\text{Cl}$	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$
	$a=0.0193$	0.0193	0.0119	0.0112	0.0105	0.0116	0.0113	0.0157

Dieser letzte Umstand ist beachtenswert, da ich²⁾ seinerzeit nachweisen konnte, dass in guten Jonisierungsmitteln für das Salz $\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{J}$ (also für einen dem Salz $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$ ganz analogen³⁾ Elektrolyten) schon bei $V=200$ der Temperaturkoeffizient c der molaren Leitfähigkeit λ_v *praktisch identisch* war mit dem Temperaturkoeffizienten a der inneren Reibung η sowohl der betreffenden Salzlösung, als auch des betreffenden reinen Lösungsmittels! Sowohl die elektrische Leitfähigkeit, als auch die Fluidität ($f=\frac{1}{\eta}$) waren dort in gleicher Weise abhängig von der Temperatur. Hier dagegen liegen die Dinge anders.

Bemerkenswert an diesen Abweichungen ist ferner der Umstand, dass in grossen Verdünnungen diese Temperaturkoeffizienten der λ_v -Werte weit *kleiner* sind als die Temperaturkoeffizienten der inneren Reibung der reinen Solventien; dagegen können in einzelnen Solventien bei *grossen* Konzentrationen beide Werte einander nahe kommen, z. B.

CHCl_3 :			CH_2Cl_2		
$V=1.67$	c	a	$V=1.125$	a	0.0112
	0.0124	0.0119		0.0123	
$V=100$	0.0028		$V=100$	0.0012	

Diese erhebliche Veränderlichkeit von c mit der Verdünnung und die Abweichungen (bei grossen V) zwischen c und a lassen die Frage nach den

1) Berechnet aus den Werten von Thorpe und Rodger, nach der Gleichung $a = \frac{\eta_0 - \eta_{20}}{20 \times \eta_{20}}$.

2) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 55, 246 (1906).

3) Vergl. P. Walden, Bullet. de l'Acad. Imp. des Sc. de St.-Petersb., 1913, p. 565 ff.

Ursachen für das so verschiedenartige Verhalten ganz analoger Elektrolyte einerseits in den guten, andererseits in den schlechten Ionisierungsmitteln entstehen. Eines ist wohl von vorneherein gewiss, dass im letzteren Fall eine andre *Konstitution* der Lösungen vorliegen wird, als im ersteren Fall. Hier hatten wir mit einem auch in grossen Verdünnungen monomolekularen Stoff, einer einfachen Salzmolekel MeX zu tun, welche weitgehend in ihre einfachen Ionen $\text{MeX} \rightarrow \text{Me} + \text{X}'$ zerfallen war. In den schlechten Ionisierungsmitteln haben wir aber a) sowohl assoziierte Salzmolekeln $(\text{MeX})_x$, als b) vermutlich assoziierte Ionen, z. B. $(\text{Me}_x\text{X}_{x-1}) + \text{X}'$, oder $(\text{Me}_{x-1}\text{X}_x)' + \text{Me}$, als auch c) solvatisierte Ionen vorauszusetzen. Die nachher (I) tabellierten Daten über die osmotisch ermittelten Molekulargrössen der binären Salze in Anilin, Aethylenchlorid, Schwefeldioxyd, Ammoniak und Pyridin, sowie die Messungen von Turner¹⁾ und Hantzsch²⁾ in Chloroform erweisen das Vorhandensein von solchen *assozierten Salzmolekeln* in Lösung. Ferner tun sie dar, dass mit der Verdünnung die *Konstitution dieser Molekeln*, sowie diejenige der *Lösung überhaupt* sich rapide verändert: die Molekulargrössen verändern sich erheblich, was weniger durch erhebliche Aenderungen des Dissoziationsgrades (die Leitfähigkeit ist ja gering oder nimmt dabei noch ab), als durch eine Verschiebung des Gleichgewichtes zwischen assoziierten und teilweise sich depolymerisierenden Salzmolekeln (und damit auch in dem Grade der Solvation) bedingt sein dürfte. Mit der Veränderung der Verdünnung vergehen vorhandene Molekeln und Ionen, und entstehen andersgebaute neue Ionen, mit andrer Wanderungsgeschwindigkeit und einem andern Temperaturkoeffizienten.

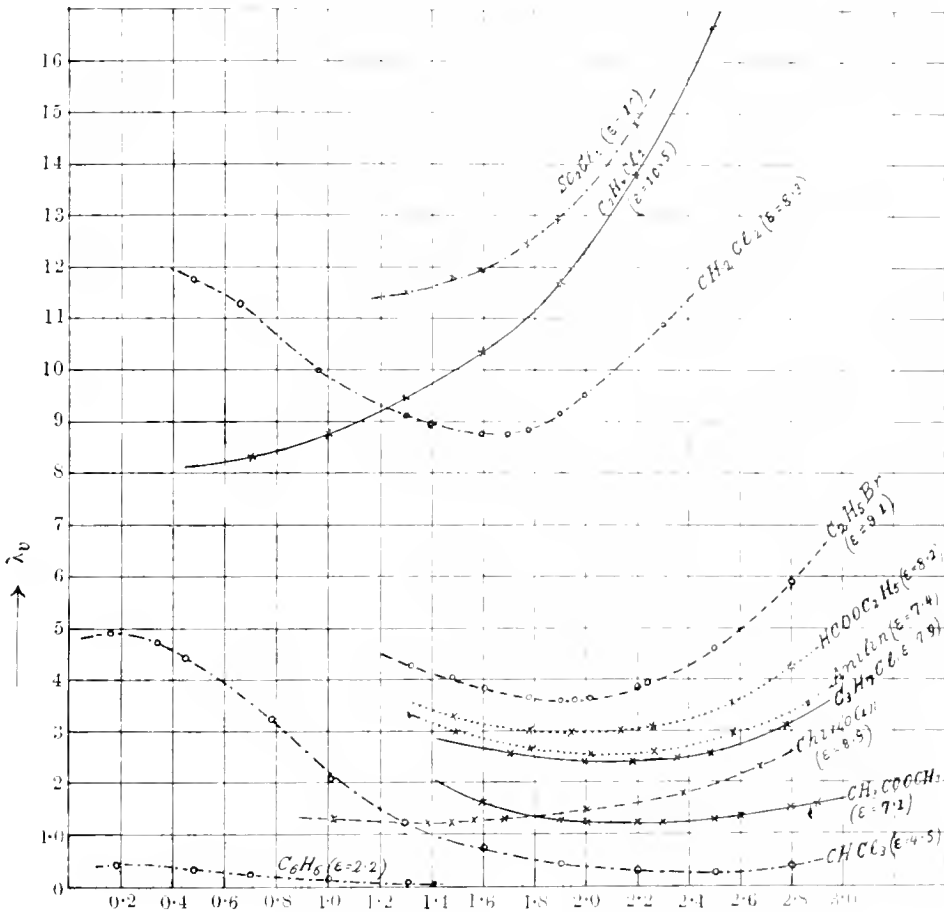
Es möge genügen, auf diese komplizierten (beweglichen) Gleichgewichte hingewiesen zu haben; eine Aufklärung dieser Verhältnisse kann nur durch weitere spezielle Studien erhofft werden.

Die *zweite* Frage betraf den Verlauf der Kurve: $\lambda_v - V$ für ein und denselben Elektrolyten $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$ bei konstanter Temperatur ($t = 25^\circ \text{C.}$). Der nächste Abschnitt soll die Veranschaulichung dieses Verhaltens bringen.

1) Turner, Journ. Chem. Soc. 99, 880 (1911).

2) Hantzsch, Berl. Ber. 44, 1776 (1911). — Von mir selbst sind ebenfalls zahlreiche Molekulargewichtsbestimmungen in Chloroform ausgeführt worden; sie ergaben, übereinstimmend mit Turner und Hantzsch, eine Polymerie der Salze.

II. Der Gang des Molarleitvermögens λ_v in Abhängigkeit von der Verdünnung V und der Natur des Solvens.



In der vorstehenden Figur stellen wir für 11 typische Solventien die $\lambda_v - V$ — Kurve dar.

Das Gemeinsame der wiedergegebenen Kurven ist das mehr oder weniger deutlich ausgeprägte *Minimum*; dasselbe erscheint für die verschiedenen Solventien nicht an denselben Stellen der (den Log. von V wiedergebenden) Abszissenachse. Zieht man zum Vergleiche die für die einzelnen Lösungsmittel beigeschriebenen Diel.-Konstanten ϵ heran, so sieht man, dass der Umkehrpunkt der Kurve bei um so höheren Verdünnungen V liegt, je kleiner der ϵ -Wert des Solvens ist. *Ebenso bestimmt der ϵ -Wert auch den Verlauf der konkaven Kurve: die Kurve ist um so flacher und verläuft um so mehr zur Abszissenachse geneigt, je kleiner die Dielektrizitätskonstante ϵ des betreffenden Solvens ist.* In Benzol mit $\epsilon = 2.2$ nähert sich die Kurve asymp-

totisch der Abszissenachse; in Chloroform (mit $\epsilon = 4.95$) weist sie schon einen langsamen Ausstieg (nach Passieren des Minimums) an; in Anilin ($\epsilon = 7.4$), Propylchlorid ($\epsilon = 7.9$), Ameisensäureester ($\epsilon = 8.3$) ist der aufsteigende Ast erheblich steiler geworden, und schliesslich in Aethylbromid ($\epsilon = 9.1$), Sulfurylchlorid ($\epsilon = 10$) und Aethylenchlorid ($\epsilon = 10.5$) ist das konkave (um das Minimum liegende) Kurvenstück klein geworden oder verschwunden, und mit wachsender Verdünnung strebt die Kurve steil hinan.

III. Verlauf der Leitfähigkeitskurve in guten Ionisierungsmitteln.

Wenn wir statt des guten binären Elektrolyten $N(C_3H_{11})_4J$ (oder $NC_3H_7)_4J$) einen schlechten wählen, z. B. eine organische Säure oder etwa ein Salz $N(C_3H_7)_3 \cdot HCl$, welches eine weit geringere Dielektrizitätskonstante und dissoziierende Tendenz¹⁾ in organischen Lösungsmitteln besitzt, als ein tetraalkyliertes Ammoniumjodid, so liess sich erwarten, dass wir auch in *guten* Ionisierungsmitteln einen anormalen Verlauf, z. B. das Auftreten eines Minimums, werden hervorrufen können. Denn da *Solvens und Salz zugleich den Gang der Leitfähigkeitskurve bestimmen* und da gute Elektrolyte in schwachen Ionisierungsmitteln die besprochenen Anomalien aufweisen, so lag es nahe, rückwärts zu schliessen, dass beim *Vertauschen* des «*Stärkeverhältnisses*», also bei einem *schwachen* Elektrolyten (mit geringerer dissoziierender Kraft) in einem *guten* Ionisierungsmittel ähmliche Anomalien sich werden realisieren lassen. Zur Prüfung dieser Annahme wurde das Salz *Tripropylaminhydrochlorid* gewählt.

Tripropylaminhydrochlorid $N(C_3H_7)_3HCl$

als Elektrolyt. — $M = 179.45$.

I. Azeton CH_3COCH_3 als Solvens. — Diel.-Konst. $\epsilon = 20.7$.

Eigenleitföh. $\kappa = 2.2 \times 10^{-7}$.

Versuchsreihe I und II.

	I	II	I	II	I	II	II
$t = 25^\circ$	$V = 2$	2	4	4	8	8	12
	$\lambda_p = 1.564$	1.563	1.542	1.546	<u>1.501</u>	<u>1.505</u>	1.500

Versuchsreihe III.

$t = 25^\circ$	$V = 10$	20	40	80	160
	$\lambda_p = 1.502$	1.545	1.718	2.034	2.531

1) P. Walden, Bull. de l'Ac. d. Sc. St. Pétersb., 1912, 307, 328, 1072.

II. *Propionitril* $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$ als Solvens. — $\epsilon = 27.6$.

Das Salz löst sich unter Abkühlung.

$t = 25^\circ$	$V = 2$	4	8	16
	$\lambda_v = 1.904$	1.900	1.890	1.952

III. *Aethylenchlorid* $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$ als Solvens. — $\epsilon = 10.5$.

$t = 25^\circ$	$V = 10$	20	40	60	80	160	320
	$\lambda_v = 0.258$	0.226	0.214	0.215	0.220	0.231	0.271

Triaethylaminhydrochlorid $\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{HCl}$ als Elektrolyt.

IV. *Methylenchlorid* CH_2Cl_2 als Solvens. $\epsilon = 8.3$.

$t = 25^\circ$	$V = 2.5$	5	10	20	40	80	160
	$\lambda_v = 1.08$	0.615	0.377	0.268	0.236	0.211	0.227

Aus den mitgeteilten Messungen in Azeton, Propionitril u. a. ist ersichtlich, dass bei geeigneter Wahl der zu untersuchenden Elektrolyte — in diesem Falle des Salzes $\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{HCl}$ — auch in Solventien, die wir zu den *guten Ionisierungsmitteln* rechnen und deren Dielektrizitätskonstanten bis zu den Werten $\epsilon = 20.7$ bis 27.6 hinaufgehen, jener *Durchgang durch ein Minimum*, bezw. eine mit steigender Verdünnung abnehmende molare Leitfähigkeit, realisierbar ist. Nur liegt bei *diesen* Solventien der Umkehrpunkt in den Gebieten *geringer Verdünnungen* (oder grosser Salzkonzentrationen).

Dass meine Messungen keine Ausnahmen bilden, sondern dass jene Minima auf Grund der eingangs gegebenen Erwägungen, durch eine Vertauschung der «Stärkeverhältnisse» zwischen Ionisierungsmittel und jonisierendem Elektrolyten, *sogar in den Alkoholen* (also in Medien, welche dem Wasser am nächsten stehen) *hervorgerufen* werden können, beweisen die nachstehenden älteren Messungen: hier sind *einerseits gute Ionisierungsmittel*, *andererseits schwache Elektrolyte* (organische Säuren).

V. *Methylalkohol* als Solvens (Diel.-Konst. $\epsilon = 35.4$ Landolt)

mit *Ameisensäure* HCOOH : bei $V = 0.18$ ($\lambda_v = 2.36$).

($t = 20^\circ$)

Hartwig, Wied. Ann. 33, 67 (1888).

VI. *Aethylalkohol* als Solvens (Diel.-Konst. $\epsilon = 25.8$ Abegg)

mit *Oelsäure* als Elektrolyt: bei $V = 1.9$ ($\lambda_v = 7.16 \times 10^{-6}$)

$\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$ ($t = 25^\circ$).

Dennhardt, Wied. Ann. 67, 330 (1899).

VII. *Amylalkohol* als Solvens (Diel.-Konst. $\epsilon = 16.7$ Landolt)
 mit *Essigsäure* CH_3COOH : bei $V = 2$ ($\lambda_v = 6.18 \times 10^{-4}$).
 ($t = 18^\circ$)
 Godlewski, Journ. Chim. Phys. 3, 432 (1905).

Wenn wir die Ergebnisse der in dem 7 Solventien erhaltenen Messungen zusammenfassen, so erhalten wir folgendes Bild:

Solventien:	Diel.-Konst.	Elektrolyt:	Umkehrpunkt (Minimum) beobachtet bei $V =$
Methylalkohol	35.4	Ameisensäure ($\epsilon = 58.5$ Drude)	0.18 Lit.
Propionitril	27.6	$\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{HCl}$	ca 2—8
Aethylalkohol	25.8	Oelsäure ($\epsilon = 2.3$)	1.9
Azeton	20.7	$\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{HCl}$	ca 5—10
Amylalkohol	16.7	Essigsäure ($\epsilon = 6.3-9.7$)	2
Aethylenchlorid	10.5	$\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{HCl}$	ca 40—60
Methylenchlorid	8.3	$\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{HCl}$	ca 80—160

Der Durchgang durch das Minimum tritt auf:

1) sowohl in den schwachen *Jonisatoren*, z. B. Kohlenwasserstoffen CH_2Cl_2 , bezw. $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$, als auch in sehr guten Jonisierungsmitteln, z. B. Alkoholen, Nitrilen, Ketonen, —

2) sowohl in Medien mit kleiner Dielektrizitätskonstante (z. B. $\epsilon = 8.3$), als auch in solchen mit erheblicher Diel.-Konstante (z. B. $\epsilon = 35.4$).

Eine augenscheinliche Rolle spielt aber noch der *gewählte Elektrolyt*, indem

3) *gute Elektrolyte* (z. B. unser Salz $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_{11})_4\text{J}$) wesentlich nur *in schwachen Jonisierungsmitteln*, *schwache Elektrolyte* (z. B. $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{HCl}$ oder organische Säuren) *dagegen auch in guten Jonisierungsmitteln* den Minimum-Umkehrpunkt ergeben; hierbei fällt auf, dass

4) für einen gegebenen Elektrolyten (oder für analoge Elektrolyte) der Umkehrpunkt bei um so geringeren Verdünnungen liegt, je grösser die dissozierende Kraft (bezw. die Dielektrizitätskonstante) des Solvens ist.

Wir wollen daher diesem Zusammenhange uns zuwenden und damit die oben skizzierte Frage eingehender betrachten, nämlich: bei welchen Versuchsbedingungen treten die ausgezeichneten Punkte (Minima und Maxima) in der Leitfähigkeitskurve auf? sind sie an eine spezifische Eigenschaft des Solvens gebunden oder durch eine bestimmte physikalische Konstante desselben sichtbar charakterisiert?

IV Ueber die Lage des Minimums V und den Zusammenhang zwischen diesem und der Dielektrizitätskonstante der Solventien.

Zu diesem Behuf wollen wir die in unserer ersten Mitteilung gegebenen Messungsergebnisse heranziehen. Es sei daran erinnert, dass es sich um das binäre Salz *Tetraamylammoniumjodid* $N(C_5H_{11})_4J$ handelte.

Für diesen Elektrolyten wollen wir

a) die *beobachteten Verdünnungen*, bei welchen (oder in deren Intervall) das Leitfähigkeitsminimum konstatiert worden ist, und b) die entsprechenden Dielektrizitätskonstanten ϵ der *reinen* Solventien (an Stelle der Lösungen, die ja nur bei grossen Verdünnungen praktisch dieselben ϵ -Werte besitzten, wie die reinen Lösungsmittel) zusammenstellen. c) In der letzten Rubrik finden sich Angaben über einen angenäherten *Berechnungsmodus* dieser Verdünnung:

$$V \text{ ber.} = \left(\frac{\text{Const.}}{\epsilon}\right)^3.$$

Die letztgenannte Beziehung $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{const.}$ soll als ein empirischer Ausdruck den Zusammenhang zwischen der für das betreffende Solvens charakteristischen Verdünnung V (Umkehrpunkt) und der jonisierenden Kraft, gemessen durch die Dielektrizitätskonstante ϵ , wiedergeben.

Tab. I. *Elektrolyt* $N(C_5H_{11})_4J$.

Solventien:	Diel.-Konst. ϵ	Beobachtetes Minimum von λ_p (Umkehrpunkt) zwischen V .	$\frac{\epsilon \cdot \sqrt[3]{V} = 38.5}{\text{hieraus ber.:}} V \text{ ber.} = \left(\frac{38.5}{\epsilon}\right)^3$
1. Tetrachlorkohlenstoff CCl_4	2.18 Drude	—	5500 lit.
2. Benzol C_6H_6	2.26 Drude	—	4900
3. Toluol $C_6H_5CH_3$	2.31 Drude	—	4600
4. Chloroform $CHCl_3$	4.95 Walden	ca. 150	470
5. Methylanilin $C_6H_5NH(CH_3)$	6.0 Walden	200 . . . 300	264
6. Isoamylchlorid $C_5H_{11}Cl$	6.3 Dobroserdow	300	228
7. Benzoesäuremethylester $C_6H_5COOCH_3$	6.58 Löve	200	200
8. Benzylchlorid $C_6H_5CH_2Cl$	6.4 Dobroserdow	200	218
	6.8 John-Möller		182 } 200

Solventien:	Diell.-Konst. ϵ	Beobachtetes Minimum von λ_v (Umkehrpunkt) zwischen V .	$\frac{\epsilon \cdot \sqrt[3]{V} = 38.5}{\text{hieraus ber.:}}$ $V \text{ ber.} = \left(\frac{38.5}{\epsilon}\right)^3$
9. Essigsäuremethylester $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	7.1 Löwe	160	159
10. Allylchlorid $\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$	7.3 Dobroserdow	120 ..240	147
11. Acetylentetrabromid $\text{C}_2\text{H}_2\text{Br}_4$	7.0 Walden	100...200	166
12. Methyljodid CH_3J	7.1 Turner	150...200	159
13. Anilin $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	7.4	120...160	141
14. n-Propylchlorid $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$	7.7 Dobroserdow	100...150	125
15. Essigsäure CH_3COOH	6.2 Drude } 9.7 Francke } 7.9	ca 120	116
16. Ameisensäureäthylester HCOOC_2H_5	8.2 Walden	ca 100	104
17. Methylenchlorid CH_2Cl_2	8.3 Walden	50—60	100
18. Äthylbromid $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$	9.4 Walden } 8.9 Drude }	60...90	69 } 81 } 75
19. Sulfurylchlorid SO_2Cl_2	9.2 Schl. 10-0 Wld.	ca 30...60	57
20. Acetylentetrachlorid $\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_4$?	30—60	—
21. Äthylenchlorid $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$	10.5 Walden	ca 30—60	49

Wenn $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{const.} = 38.5$ gesetzt wird (als Elektrolyt dient dabei $\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$), so können wir rückwärts für *jedes Solvens jene Verdünnung vorausberechnen, bei welcher die Umkehrung (Minimum) eintreten wird*. Hierbei nehmen wir für ϵ den Wert des *reinen* Solvens an; sobald die Konzentrationen, bei welchen die Umkehrung eintritt, erheblich werden, ist der ϵ -Wert nicht mehr derjenige des reinen Solvens, sondern grösser. Da uns aber dieser wahre Wert nicht zur Verfügung stand, so haben wir den kleineren (des reinen Solvens) in die Gleichung einsetzen müssen (infolge dessen resultiert aber für V ber. ein zu grosser Wert).

Vergleichen wir nun die beiden letzten Reihen, also die *beobachteten* Verdünnungen mit den *berechneten* so finden wir im allgemeinen eine Uebereinstimmung zwischen beiden Reihen. Jedenfalls können wir uns dieser Gleichung bedienen, *um die Umkehrpunkte angenähert vorauszubestimmen und die Abhängigkeit des Minimums von der Dielektrizitätskonstante des Solvens zu veranschaulichen*¹⁾.

Die nächste Tabelle betrifft einen andern Elektrolyten, das *Tripropyl-*

1) In beseren Ionisierungsmitteln, für welche die Diell.-Konstante $\epsilon \geq 9$ geworden ist, liegt der Umkehrpunkt V in kleineren Verdünnungsgebieten; für diese dürfte aber infolge der aufgelösten Salzmenge, die Diell.-Konstante eine *Steigerung* erfahren. Beim Verwenden des ϵ -Wertes des *reinen* Solvens zwecks Vorausberechnung des Umkehrpunktes V der Lösung müssen wir demnach Diskrepanzen erhalten, indem $V \text{ ber.} > V \text{ gef.}$ ist.

aminhydrochlorid $N(C_3H_7)_3HCl$, bezw. das analoge Salz $N(C_2H_5)_3HCl$. Den von mir untersuchten Lösungsmitteln (Propionitril, Azeton, Aethylenchlorid und Methylenchlorid) habe ich noch zwei anorganische Solventien: Chlor- und Bromwasserstoff angeschlossen. Die Umkehrpunkte schwanken für diese 6 Jonisierungsmittel zwischen $V = ca. 3$. Liter bis $V = ca. 300$ Lit., die zugehörigen Dielektrizitätskonstanten wiederum zwischen $\epsilon = 6.2$ bis 27.6 .

Tab. II *Elektrolyt*. $N(C_3H_7)_3 \cdot NCl$.

S o l v e n t i e n	ϵ	Umkehrpunkt für λ , gefunden bei $V =$	$\epsilon \cdot \sqrt[3]{V} = 42.1 = \text{const}$ V ber. $= \left(\frac{\text{const.}}{\epsilon}\right)^3$
1) <i>Aethylenchlorid</i> $C_2H_4Cl_2$ $t = 25^\circ$ Walden, s. o.	10.5	Verdünnungsinterv. 40 . . . 60 lit.	60.4
2) <i>Azeton</i> CH_3COCH_3 $t = 25^\circ$ Walden, s. o.	20.7	5 . . . 10	7.9
3) <i>Propionitril</i> C_2H_5CN $t = 25^\circ$ Walden, s. o.	27.6	2 . . 4 . . 8	3.3
4) Flüss. <i>Chlorwasserstoff</i> HCl $t = -100^\circ$ <i>Electrolyt</i> : $N(C_2H_5)_3 \cdot HCl$ Mc. Intosh u. Archibald, Zeitschr. phys. Ch. 55, 156 (1906).	9.2 (bei -100°)	≥ 70 Lit.	90
5) Flüss. <i>Bromwasserstoff</i> HBr $t = -81^\circ$ <i>Electrolyt</i> : $N(C_2H_5)_3 \cdot HCl$ Mc. Intosh u. Archibald, l. c.	6.29 (bei -80°)	> 143 Lit.	281
6) <i>Methylenchlorid</i> CH_2Cl_2 $t = 25^\circ$ Walden, s. o. <i>Electrolyt</i> $N(C_2H_5)_3HCl$	8.3	$> 80 < 160$	122

Die letzte Kolonne enthält wiederum die berechneten Verdünnungen, bei denen der Umkehrpunkt auftritt, wenn $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{const.} = 41.2$ gesetzt wird. Ein Vergleich dieser V ber.-Werte mit den experimentell gefundenen Verdünnungsintervallen für das Minimum führt auch in diesem Falle zu einer annähernden Uebereinstimmung.

Nachdem wir mit Hilfe unserer eigenen Messungen 1) an einem starken binären Elektrolyten $N(C_5H_{11})_4J$, sowie an dem schwächeren binären Salz $N(C_3H_7)_3 HCl$, bezw. $N(C_2H_5)_3 HCl$, und 2) sowohl in einer Reihe von ausneh-

mend schwachen Ionisierungsmitteln, als auch in guten Ionisierungsmitteln (cf. Tab. I und II) die Zulässigkeit unserer Gleichung $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{Const.}$ geprüft und ihre Brauchbarkeit zur Vorausberechnung jener Minimumpunkte dargestellt haben, wollen wir nunmehr dazu übergehen, diese Wechselbeziehung einer weiteren Prüfung zu unterwerfen, indem wir die von andern Forschern gefundenen Minima von diesem Gesichtspunkte aus durchmustern. Zu diesem Behufe wollen wir zwei starke binäre Elektrolyte heranziehen, welche am eingehendsten auf die Minima erforscht worden sind, und zwar das *Silbernitrat* AgNO_3 und das *Jodkalium* KJ ; dort, wo für KJ die Daten fehlen, haben wir die analogen Jodide NH_4J und $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{J}$, bzw. $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{Br}$ benutzt. Diese Daten sind in den Tabellen III und IV wiedergegeben.

Tab. III. *Elektrolyt Silbernitrat* AgNO_3 .

Solventien	Diel.-K. ϵ	Verdünnung V	Mol. Leitfäh. λ_v	Beobachteter Umkehrpunkt bei V in Lit. zwischen	$\epsilon \cdot \sqrt[3]{V} = 31 = \text{const.}$ hieraus $V \text{ ber.} = \left(\frac{\text{const.}}{\epsilon}\right)^3$
1) Methylamin CH_3NH_2 $t = 15^\circ$ F. F. Fitzgerald, Journ. of phys. Chem. 16, 630 (1912).	ca 9—10 9.5	20.7 Lit. 30.5 40.5 59.6	19.55 18.68 18.41 18.89	30—40 lit.	35 lit.
2) Aethylamin $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ $t = 15^\circ$ Fitzgerald, l. c., 634.	6.17	31.4 62.7 125.0	1.19 0.906 0.854		
3) Anilin $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ $(t = 25^\circ)$ Sachanow, Dissert. Mo- skau 1913, S. 106, sowie Zeitschr. phys. Chem. 83, 140, (1913).	7.1—7.4 (7.2)	26.4 32.6 53.4 112.9	0.36 0.34 0.32 0.33	53...113 lit.	80 lit.
4) Chinolin , $(t = 25^\circ)$ Sachanow, l. c., 113, sowie Zeitschr. phys. Ch. 83, 149 (1913). Lincoln, Journ. of phys. Chem 3, 471 (1899).	8.9	7.2 13.5 35.7 — 4.8 9.6 34.9 129.8	2.62 2.61 2.73 — 2.45 2.79 2.80 3.62		
5) Flüss. Ammoniak NH_3 $(t = -33.5^\circ)$ Edw. C. Franklin, Zeitschr. phys. Ch. 69, S. 288 (1909).	21	1.61 1.88 2.16 2.71	92.8 95.2 97.0 101.1	bei ca 3 lit. Franklin, l. c., 302. Salz: NH_4NO_3 .	3.2 lit.

Tab. IV. *Elektrolyt Jodkalium KJ.*

Solventien.	ϵ	V	λ_v	Umkehrpunkt für λ_v gefunden bei $V =$	$\epsilon \cdot \sqrt[3]{V} = 30.5 = \text{const.}$ $V \text{ ber} = \left(\frac{30.5}{\epsilon}\right)^3$
1) Flüss. Ammoniak NH_3 ($t = -33.5^\circ$) Franklin, Zeitschr. phys. Ch. 59, 284 (1909).	21	3.100 3.245 4.176 4.294 4.790	144.3 145.0 145.8 145.7 146.0	2.5—3.5	3.0
2) Flüss. Schwefeldioxid SO_2 ($t = 10^\circ$) Franklin, Journ. phys. Chem. t. 15, 683 (1911). <i>Ann:</i> Ebenso weisen KBr und $\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{J}$ ein Minimum bei $V =$ etwa 12 Lit. a uf (Franklin, l. c.).	14.8	4.0 8.0 12.0 16.0 24.0	46.0 41.4 40.9 41.2 42.7	8...16 lit.	10.3
3) Methylamin CH_3NH_2 ($t = 15^\circ$) Fitzgerald, l. c. S. 631. s. a. Franklin u. Gibbs, Journ. Am. Chem. Soc. 29, 1391 (1907).	9—10 (gen. 9.5)	8.83 17.24 33.62 65.6 107.4	15.80 12.57 11.44 11.92 16.52	ca 35 lit.	33.1
4) Anilin $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ NH_4J als Elektrolyt; $t = 25^\circ$. Sachanow, l. c., 106. Zeitschr. phys. Ch. 83, 140 (1913).	7.2	24.6 50.3 70.5 84.8 175.9	0.39 0.33 0.32 0.34 0.40	50...85	76.0
5) Pyridin $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ $t = 25^\circ$. NH_4J als Elektrolyt: Sachanow, l. c., 115—116.	12.6	nach Sachanow 13.56 13.21 Zeitschr. phys. Ch. Ch. 83, 149 (1913).		etwa 14	^t 14.2
6) Flüss. Bromwasserstoff HBr $t = -81^\circ$. $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{Br}$ als Elektrolyt: Mc Intosh und Archibald, Zeitschr. phys. Ch. 55 157 (1906).	6.3	34.5 62.5 166	7.25 7.0 12.6	<166>62.5	106 lit.
7) Vergl. auch in <i>Wasser</i> : verwischte Minima: Sloan, Journ. Amer. Chem. Soc. 32, 947 (1910).					

Die beiden tabellierten Salze AgNO_3 und KJ (bezw. NH_4J und $\text{N}(\text{CH}_3)_4\text{J}$) sind in ganz verschiedenartigen Solventien untersucht worden, und zwar in: Ammoniak, Methylamin, Aethylamin, Pyridin, Anilin, Chinolin — als *basischen* Jonisatoren, sowie in

Schwefeldioxyd und Bromwasserstoff — als *sauren* Jonisierungsmitteln. *Unabhängig* von der Art des Elektrolyten, sowie von den chemisch *entgegen-*

gesetzten Funktionen beider Klassen von Lösungsmitteln tritt überall das *Minimum* auf. Die *Verdünnung* V , bei welcher diese Umkehr tritt, ist aber von *Solvens zu Solvens verschieden*: wie in den Beispielen der Tabellen I und II, tritt auch hier eine *augenscheinliche Abhängigkeit der Verdünnung V von der Dielektrizitätskonstante ϵ des Solvens* zu Tage: je grösser die letztere, um so geringer V für ein und denselben Elektrolyten. Vergleichen wir nun weiter die aus der Beziehung $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{const.}$ berechneten Verdünnungen V mit den direkt gemessenen Werten, so sehen wir auch in diesen mannigfaltigen Jonisatoren einen befriedigenden Anschluss, trotzdem die Minima zwischen $V = \text{ca } 3$ bis $\text{ca } 125$, und die Dielektrizitätskonstanten zwischen $\epsilon = 21$ bis $6 \cdot 2$ schwanken.

Auf Grund dieser Erfahrungen an verschiedenen binären Elektrolyten, welche insgesamt in etwa *30 verschiedenen Jonisierungsmitteln* geprüft worden sind, können wir daher den Schluss ableiten, dass 1) die *Leitfähigkeitsminima, bezw. die Umkehrpunkte V , von den Dielektrizitätskonstanten ϵ der gewählten Solventien bestimmt werden*, und 2) *zwischen diesen beiden Grössen eine annähernde Beziehung $\epsilon \sqrt[3]{V} = \text{const.}$ existiert, aus welcher wir die Grösse V vorausberechnen od. kontrollieren können, da $V \sim \left(\frac{\text{const.}}{\epsilon}\right)^3$ ist.*

Wir haben zu veranschaulichen gesucht, dass das *Minimum* der Molarleitfähigkeit sowohl von der *Natur des Elektrolyten*, als auch von der *Natur des Solvens* abhängt. Für ein *gegebenes Salz* (Elektrolyt) ist es also die von Solvens zu Solvens variierende Jonisierungskraft der letzteren, welche die betreffende Verdünnung mit dem Minimum bedingt. Die *Jonisierungskraft* der Solventien können wir nun in offenkundiger Weise durch die *Dielektrizitätskonstante* erkennen; Jonisierungskraft und Dielektrizitätskonstante der Medien vermindern, bezw. verändern sich nun mit der *Temperatur*. Es wird daher bei ein und demselben Elektrolyten und in ein und demselben Solvens der *Umkehrpunkt* (Minimum von λ_v) mit *veränderter Temperatur* sich ebenfalls *verändern*, und zwar sollte parallel mit einer Abnahme der Dielektrizitätskonstante ϵ und einer Steigerung der Temperatur eine *Zunahme der Verdünnung V für das Minimum* laufen. Einige Beispiele sollen diese Forderung bestätigen:

Solvens SO_2 .			
Elektrolyt:	t	V für Min.	Diel.-Konst.
Jodkalium KJ.	10°	12—16 L.	ca 14·8
	0°	8—12 »	» 15·6
	-10°	8 »	» 16·4
	-20°	6—8 »	» 17·2

Elektrolyt:	t	V für Min.	Diel.-Konst.
<i>Bromkalium</i> KBr	10°	12—16 L.	ca 14·8
	0°	12 »	» 15·6
	—10°	8 »	» 16·4
	—20°	8 »	» 17·2
	—33·5°	6 »	» 18·2

(Edw. C. Franklin, Journ. Phys. Chem. 15, 683, 685 (1911).²)

Solvens NH₂CH₃ (Methylamin).

	t	V	Diel.-Konst.
<i>Silbernitrat</i> AgNO ₃	+15	ca 40 lit.	ca 9·5
<i>Fitzgerald</i> , Journ. Phys.	—15°	» 30 »	» 11·3
16, 637 (1912).	—33·5°	» 21 »	» 12·5

(aus der Kurve von mir interpoliert).

Ist einerseits durch den dargetanen Zusammenhang zwischen dem Minimum, bzw. dem Umkehrpunkt V (in der Kurve $\lambda - V$) und der Dielektrizitätskonstante ϵ des Ionisierungsmittels die Rolle des *einen* Lösungsgenossen (d. h. des Solvens) beleuchtet worden, so erübrigt noch, andererseits, auch dem Zustand des *zweiten* Lösungsgenossen, d. h. des gelösten Elektrolyten, einige Beachtung zu schenken. Ich fragte mich: in welchem Zustand der Dissoziation befindet sich eigentlich der Elektrolyt bei diesem ausgezeichneten Punkte? Diese Frage liess sich mit Hilfe von *Molekulargewichtsbestimmungen* experimentell prüfen, und zwar ging ich von der Vorstellung aus, dass die gelösten Elektrolyte *bei dem Umkehrpunkte einen Zustand* erreichen müssen, welcher für alle Solventien möglichst *übereinstimmend* ist, da vom Minimum an die Elektrolyte bei weiterer Verdünnung ein *normales Verhalten* zeigen, mit steigender Verdünnung ein Anwachsen der molaren Leitfähigkeit ergeben. Dies ist der normale Verlauf der Elektrolyte in den guten Ionisatoren, für welche der aus der Leitfähigkeit abgeleitete i -Wert mit dem nach den osmotischen Methoden ermittelten praktisch zusammenfällt (vergl. z. B. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 55, 281. 1906).

Num hatte ich¹⁾ vor längerer Zeit (1905) mit Hilfe des Elektrolyten N(C₂H₅)₄J die Tatsache gefunden, dass für dieses Salz in verschiedenen Solventien bei ein und demselben Dissoziationsgrad die Beziehung gilt: $\epsilon \sqrt[3]{V} = \epsilon_1 \sqrt[3]{V_1} = \epsilon_2 \sqrt[3]{V_2} = \dots = \text{Const.}$

1) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 54, 228 (1905). Gleichzeitig wurde diese Beziehung theoretisch abgeleitet von Malmström, Zeitschr. für Elektrochemie 11, 197 (1905), sowie Baur, ib. 11, 936 (1905), 12, 725 (1906). Auch Krüger, ib. 17, 453 (1911) gab eine theoretische Begründung für $\epsilon \sqrt[3]{V} = \epsilon_1 \sqrt[3]{V_1} = \dots = \text{Const.}$, wenn $\alpha = \alpha_1 = \alpha_2 = \dots = \text{Const.}$

Umgekehrt könnte man dann, im Falle des Eintreffens der letzteren Beziehung, z. B. beim *Minimumpunkt*, auch auf das Vorhandensein eines gleichen Dissoziationsgrades $\alpha = \alpha_1 = \alpha_2 = \dots = \text{Const.}$ schliessen. Es würde also der gewählte Elektrolyt in allen Solventien beim Umkehrpunkt V in *übereinstimmenden Zuständen* sich befinden.

Leider ist es nur unvollkommen möglich, den Dissoziationsgrad $\alpha = \frac{\lambda_v}{\lambda_\infty}$ beim Umkehrpunkt V zu ermitteln; in der Meistzahl der Fälle fehlen uns die Werte für die Grenzleitfähigkeit λ_∞ . Zu der angenäherten Bestimmung derselben liegt bisher nur ein Weg vor, nämlich die von mir gefundene Relation $\lambda_\infty \cdot \eta_\infty = \text{Const.}$ (η_∞ ist die innere Reibung des Solvens), — mit ihrer Hilfe sind die nachstehenden Werte für λ_∞ errechnet worden (ausgenommen für Lösungen in NH_3 und SO_2 , wo Angaben von E. Franklin und Fitzgerald vorlagen).

Elektrolyt	Solvens	λ_v beim Umkehrpunkt V	λ_∞	Angenäh. Dissoz.-Grad $\alpha = \frac{\lambda_v}{\lambda_\infty}$
KJ ($t = -33^\circ$) . . .	NH_3 $\epsilon = 21$.	145	ca 340	0.43
» = 10°	SO_2 $\epsilon = 14.8$	40.9	ca 230	0.18
» = 25°	Pyridin. $\epsilon = 12.6$	13.21	ca 72	0.18
» = 0°	Methylamin. $\epsilon = 10.5$	13.0	ca 300	0.04
$\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$ ($t = 25^\circ$).	Aethylenchlorid. . . .	ca 8	ca 74	0.11
»	Methylenchlorid. . . .	9.3	ca 130	0.07
»	Ameisensäureäthylat. .	2.97	ca 164	0.02
»	Anilin.	2.2	ca 15	0.15

Der α -Wert in dem flüssigen Ammoniak fällt wegen seiner Grösse auf und unterscheidet sich von den übrigen Werten. Die andern α -Werte lassen jedoch ebenfalls keinen eindeutigen Schluss zu; bemerkenswert ist immerhin, dass für die Meistzahl der übrigen tabellierten Lösungsmittel die an sich geringen Dissoziationsgrade α zwischen 0.07, bez. 0.11 bis 0.15 bis 0.18 sich bewegen.

Zieht man in Betracht, dass die λ_{∞} — Werte nur angenähert richtig sein dürften, so bleibt immerhin die Möglichkeit eines um einen Mittelwert ($\alpha = \text{ca } 0.1$) schwankenden Dissoziationsgrades bei dem Umkehrpunkte in den verschiedenen Solventien bestehen.

V. Ueber die Molekulargrößen der Salze beim Minimumpunkt.

Was nun die Frage nach den *Molekulargrößen* der Salze, speziell bei dem Umkehrpunkt, betrifft, so erforderte die Lösung derselben eine umfangreiche Spezialuntersuchung (die Resultate derselben sollen demnächst mitgeteilt werden). Hier will ich nur das Hauptergebnis hervorheben, dass *alle binären substituierten Ammoniumsalze, insbesondere diejenigen der tetra-substituierten Ammoniumbasen*, in den Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, in den Basen und Estern, *polymere Molekeln bilden* oder assoziiert sind. Der *Assoziationsgrad dieser Salzmolekeln ist im allgemeinen um so grösser, je geringer die Dielektrizitätskonstante des Solvens ist*, also am höchsten in den Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, deren $\epsilon = 2$ beträgt.

Zum Belege will ich einige Messungen in Anilin und Aethylenchlorid kurz tabellieren.

In *Anilin* (kryoskopisch) ($t = \text{ca } - 6^{\circ}$).

Silbernitrat $\text{AgNO}_3 = 170$.

V	Mgef.	i
3.1	208	0.82
14.3	185	0.92
22.4	178	0.95
30	168	1.02
65	156	1.09

Mtheor. = 170.

Tetrapropylammoniumjodid $\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{J}$.

V	Mgef.	i
11	386	0.81
18	357	0.88
33	354	0.89
101	322	0.98

Mtheor. = 313.

In *Aethylenchlorid* (ebullioskopisch): $t = \text{ca } 83^{\circ}$.

Tetraethylammoniumbromid

$\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{Br}$.

V	Mgef.	i
15	302	0.68
16	278	0.76
20	258	0.81
26	245	0.86

Mtheor. = 210.

Tetrapropylammoniumjodid

$\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{J}$.

V	Mgef.	i
9	410	0.76
24	341	0.92

Mtheor. = 313.

Zu diesen Messungen ist folgendes zu bemerken: 1) sowohl in dem basischen Solvens Anilin, als auch in dem neutralen Kohlenwasserstoff Aethylenchlorid bilden die tabellierten Salze assoziierte (polymere) Molekeln, 2) die in grösseren Konzentrationen vorhandene Polymerie nimmt mit zunehmender Verdünnung der Salzlösungen schnell ab, um dem *normalen Wert* sich zu nähern oder eine beginnende Dissoziation anzuzeigen, d. h. i ist < 1 , um alsbald in $i = 1$, bzw. $i > 1$ überzugehen.

Diese Tatsache kann auch durch frühere Messungen illustriert werden.

KJ in Schwefeldioxyd¹⁾:

V	Mgef.	i
0.4	222	0.75
4	264	0.63
5	247	0.67
10.5	206	0.81
23	176	0.95

Mtheor. = 166

KJ in Ammoniak²⁾:

V	Mgef.	i M. 162
1.8	146	
3.7	146	
4.4	178	
11	193	

Mtheor. = 166

$N(C_2H_5)_4J$ in Pyridin³⁾:

V	Mgef.	i
20	351	0.73
41	315	6.82

Mtheor. = 257.

$AgNO_3$ in Pyridin³⁾:

p	approx. V	Mgef.	i
19.65	—	212	0.79
9.0	2.1	225	0.75
4.2	4.6	208	0.81
2.4	8.0	194	0.87
1.65	11.6	161	1.06

Mtheor. = 170

Gefundene Molekulargrößen der Salze beim Umkehrpunkt V (Minimum von λ_v).

Salze:

Solventien:	$AgNO_3 = 170.$		KJ = 166		$N(C_2H_5)_4J = 313.$	
	Umkehrp. V in Lit.	zugehör. M gef.	Umkehrp. V:	zugehör. M gef.	Umkehrp. V:	zugehör. M gef.
	1. Anilin	80	ca 156	—	—	125
2. Aethylenchlorid	—	—	—	—	20—30	ca 340
3. Pyridin	ca 10	ca 170	—	—	—	—
4. Schwefeldioxyd	—	—	8—16	ca 180	—	—
5. Ammoniak	—	—	2.5—3.5	162	—	—

1) Walden, und Centnerszwer, Zeitschr. phys. Ch. 39, 572 (1902), Bull. de l'Acad. Imp. d. Sc. St.-Petersbourg, XV série, t. N° 1 (1901).

2) Franklin und Kraus, Amer. Chem. Journ. 20, 848 (1898).

3) Walden und Centnerszwer, Zeitschr. phys. Ch. 55, 332 (1906).

Soweit wir aus dem Verhalten der drei binären Salze in den tabellierten fünf Solventien Rückschlüsse auf ein allgemeines Verhalten machen können, lässt sich folgendes ableiten:

1) die untersuchten binären Salze sind in allen 5 Solventien bei grösseren Konzentrationen *polymerisiert*; als Salze dienten anorganische (AgNO_3 und KJ), sowie organische ($\text{N}(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{J}$) Jodide und Nitrate, während die Solventien sowohl basische, als auch saure und neutrale chemische Körper waren und Dielektrizitätskonstanten von $\epsilon = 7 \cdot 2$ bis 21 aufwiesen;

2) mit zunehmender Verdünnung nimmt der Polymeriegrad ab und erreicht bei einer gewissen endlichen Verdünnung V das normale Molargewicht (oder einen etwas kleineren Wert);

3) diese endliche, in jedem einzelnen Solvens aber verschiedene Verdünnung V entspricht ungefähr derjenigen, bei welcher in dem betreffenden Solvens das Minimum der molekularen Leitfähigkeit für das gewählte Salz auftrat;

4) indem wir beide Erscheinungen verknüpfen, können wir sagen, dass der Umkehrpunkt (oder das Minimum) eintritt, wenn die Depolymerisation der gelösten Salzmolekeln bis zu den einfachen Molekeln fortgeschritten ist oder wenn die Konzentration der letzteren diejenige der polymeren Salzmolekeln wesentlich überragt;

5) vom Minimum an beginnt ein solcher Verlauf der Kurve: mol. Leitf.-Verdünnung, welcher als «normal» in den wässrigen Lösungen gekennzeichnet ist und auf einer mit der Verdünnung regelmässig fortschreitenden elektrolytischen Dissoziation der einfachen Molekeln $\text{MeX} \rightarrow \text{Me} + \text{X}'$ beruht.

VI. Bei welchen Verdünnungen liegen in den verschiedenen Solventien die Maxima der Molarleitfähigkeit?

Die nachstehende Zusammenstellung soll uns eine Uebersicht der vorhandenen Daten für die typischen Elektrolyte (binäre Salze und Säuren) in den mannigfaltigsten Solventien geben.

Solventien:	t	Di-el.-K. ϵ	Beob. Maximum für λ_v bei den Verdünnungen $V =$
	$\text{N}(\text{C}_5\text{H}_{11})_4\text{J}$:		
1) In Benzol C_6H_6 (Walden, s. o.)	25°	2.26	ca 1.5 ($\lambda_v = 0.391$)
	$\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{Br}$:		
in Chloroform CHCl_3 (Walden, s. o.)	25°	4.95	1.0 ($\lambda_v = 4.73$)
			75*

Известия И. А. И. 1913.

$N(C_3H_7)_4J$:

Solventien:	t	Diell.-K. ϵ	Beob. Maximum für λ_v bei den Verdünnungen $V =$
in <i>Chloroform</i> $CHCl_3$ (Walden, s. o.)	25°	4.95	1.50 ($\lambda_v = 4.784$)
<i>Methylenchlorid</i> CH_2Cl_2 (Walden, s. o.)	25°	8.8	2.25—3.0 ($\lambda_v = 11.49-11.67$)

Maxima für KJ:

in <i>flüssigem</i> SO_2 (Walden — Centnerzwer, l. c. Franklin, J. phys. Ch. 15, 683 (1911))	10°	14	zwischen $V = 0.75$ bis 1.00 $V = 0.75$; $\lambda_v = 54.4$ $V = 1.00$; $\lambda_v = 54.5$ bei ca 0.92
<i>Methylamin</i> CH_3NH_2 (Fitzgerald, l. c., p. 631)	15°	9.5	$V = 0.92$; $\lambda_v = 40.9$

Maxima für LiCl:

<i>Methylamin</i> (Fitzgerald, l. c., p. 632)	15°	9.5	ca 0.91 $V = 0.91$; $\lambda_v = 12.20$
<i>Aethylamin</i> (Fitzgerald, l. c., p. 634)	15°	6.17	ca 0.82 $V = 0.822$; $\lambda_v = 2.661$

Maxima für $AgNO_3$:

<i>Methylamin</i> CH_3NH_2 (Fitzgerald, l. c., p. 630)	15°	9.5	0.935 bis 1.069 $V = 0.935$; $\lambda_v = 38.77$ $V = 1.069$; $\lambda_v = 38.56$ ca 1.56
<i>Anilin</i> $C_6H_5NH_2$ Sachanow, l. c., p. 101. Zeitschr. phys. Ch. 83, 140 (1913).	25°	7.2	$V = 1.56$; $\lambda_v = 1.96$
<i>Aethylamin</i> $C_2H_5NH_2$ (Fitzgerald, l. c., p. 634)	15°	6.17	ca 0.993 $V = 0.993$; $\lambda_v = 12.52$
<i>12. Amylamin</i> $C_5H_{11}NH_2$ (Kahlenberg u. Ruhoff, Journ. phys. Ch. 7, 255 (1903).	25°	4.5	ca 1.158 $V = 1.158$; $\lambda_v = 1.476$

In *Essigsäure* als Solvens.

Elektrolyt:	t	Diell.-K. ϵ	Beob. Maximum für λ_v bei den Verdünnungen $V =$
1) <i>Pyridin</i> C_5H_5N (Sachanow, Zeitschr. phys. Ch. 83, 140 (1913).	25°	6.2—9.7	$0.56-0.80$ $\lambda_v = 3.55$, resp. 3.47
1 ^a) <i>Pyridinacetat</i> $C_5H_5CH_2 \cdot COOH$ (Patten, Journ. Phys. Ch. 6. 577 (1902)).	25°	—	0.75 $\lambda_v = 5.49$
2) <i>Anilin</i> $C_6H_5NH_2$ (Sachanow, l. c.).	25°	—	0.81 $\lambda_v = 1.75$
3) <i>Dimethylanilinacetat</i> $C_6H_5N(CH_3)_2 \cdot CH_2COOH$	21°	—	0.78 $\lambda_v = 1.505$
(D. Konowalow, Wied. Ann. N. F. 49, 733: s. a. Hopfgartner, l. c.).			
4) <i>Natriumacetat</i> CH_3COONa (Hopfgartner, l. c.).	40°	—	0.75 $\lambda_v = 1.493$

In NH_3 (flüssiges Ammoniak).

	t	ε	
Zinknitrat $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4 \text{NH}_3$	-33.5°	ca 21	1.27—1.54 ($\lambda_D = 103.4—103.6$)
Silbercyanid AgCN	—		ca 1.7 ($\lambda_D = 18.62$)
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4 \text{NH}_3$ Kupfernitr.	—		1.21 ($\lambda_D = 99.1$)

(Edw. C. Franklin, Zeitschr. phys. Ch. 59, 292 (1909)).

In Methylalkohol CH_3OH .

Oelsaure $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$	25°	ca 31	ca 2 ($\lambda_D = 70.4 \times 10^{-6}$)
--	------------	-------	---

(Dennhardt, Wied. Anu. 67, 330 (1899)).

In Aethylalkohol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Oelsaure $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$	25°	ca 25	0.95 ($\lambda_D = 9.8 \times 10^{-6}$)
--	------------	-------	--

(Ders. l. c.).

In absol. Isoamylalkohol $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$.

HCl als Elektrolyt.			1.4
(Kablukoff, Журн. П. Ф.-X. Общ. 23, 408 (1891)).	25°	c 16	($\lambda_D = 2.06$).

In Wasser¹⁾ H_2O als Solvens.

Natriumpalmitat	90°	ca 57	ca 2 ($\lambda_D = 89.48$)
(Mc Bain u. Taylor (1911) Zeitschr. phys. Ch. 76, 196 (1911)).			
Jodkalium KJ.	0°	ca 88	0.554, bezw. 0.830 ($\lambda_D = 70.81$, bezw. 70.62)
(Sloan, Jour. Amer. Chem. Soc. 32, 947 (1910)).			

Das allgemeine Ergebnis dieser Zusammenstellung ist einigermaßen befremdend in seiner Einfachheit; dies lehrt die folgende Statistik:

Unter den 25 Fällen wiesen das Maximum auf:

- 16 Beispiele bei $V = \text{ca } 1$ Lit. (bezw. $V = 0.75$ bis 1.2), in Chloroform, SO_2 , Ammoniak u. ä.,
- 6 » bei $V = \text{ca } 1.5$ Lit. (von Benzol bis Ammoniak)
- 3 » bei $V = \text{ca } 2$ Lit. (von Chloroform \rightarrow $\text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{H}_2\text{O}$).

Etwa 80 — 90% aller Fälle liegen daher im Verdünnungsgebiet $V = 1 — 1.5$ Liter; hierbei scheint die Natur des Salzes keine Rolle zu spielen, und die Ionisierungskraft und Natur des Solvens übt keinen sichtbaren Einfluss aus, da die Diel.-Konstante zwischen $\varepsilon = 2.2$ (Benzol) bis

1) Vergl. auch die wertvolle, nach Abschluss meiner Arbeit erschienene vorläufige Mitteilung von Sachanov (Zeitschr. f. Elektroh. 19, 588 (1913)).

Ammoniak ($\epsilon = 21$) bis Äthylalkohol ($\epsilon = 25$) bis Schwefeldioxyd ($\epsilon = 14$) schwankt, das Maximum also sowohl in neutralen Kohlenwasserstoffen, als auch in Alkoholen, Basen und Säureanhydriden, sowie Säuren (Essigsäure), immer im Verdünnungsgebiet um $V = 1$ herum auftritt.

Diese Unabhängigkeit des Maximums von so massgebenden Faktoren, wie Natur und Stärke von Solvens und Elektrolyt, legt den Gedanken nahe, dass *es sich hier um eine allgemeine Eigenschaft der normalen ($V = 1$) Salzlösungen überhaupt handelt*, eine Eigenschaft, die weniger von der Ionisierungskraft des Solvens und der Dissoziationstendenz des gelösten Elektrolyten, mehr aber von der Assoziation und Solvataion der Salzmolekeln abhängt.

Es scheint mir wertvoller zu sein, das *Bestehen* dieses eigenartigen Verhaltens der Salzlösungen $V = ca\ 1$ zu konstatieren, als schon jetzt eine (unzureichende) «Erklärung» dafür zu geben. Wir müssen durch weitere Untersuchungen überhaupt das Gebiet der *konzentrierten Lösungen* mehr erforschen, und zwar nach den verschiedensten Richtungen hin; unsere mangelhaften Kenntnisse über dieses wenig kultivierte Forschungsgebiet sind vorerst zu erweitern, damit wir über die Konstitution und das physikalische Verhalten dieser konzentrierten nichtwässrigen Salzlösungen eingehender unterrichtet sind.

Mit dieser Einschränkung sind alle bisherigen «Theorien» zur Erklärung und Ableitung des *anormalen* Verhaltens der Molarleitfähigkeit in nichtwässrigen Lösungen zu bewerten; sie stellen wertvolle Versuche dar, welche nur qualitativ die Erscheinungen in konzentrierten Lösungen darstellen (Franklin, Sachanov, Kraus-Bray, und ich selbst).

Wie eingangs (im I Teil) erwähnt, hat A. Sachanov neuerdings eine Theorie der anormalen Molarleitfähigkeit (mit Maxima und Minima) entwickelt, indem er die Bildung von komplexen und einfachen Ionen (aus polymerisierten Salzmolekeln) annimmt und das Massenwirkungsgesetz auf diese Gleichgewichte anwendet. Er erhält eine interessante Gleichung, aus welcher die Bedingungen für das Auftreten des Maximums abgeleitet werden können; und zwar muss $x = \frac{m-2}{2m-2}$ sein ($x =$ Anteil der polymeren Molekeln, $m =$ der Polymeriegrad des stromleitenden Komplexes). Bei grösseren Verdünnungen tritt das Minimum auf, wenn x sich weiter verringert und die Dissoziation nach der Richtung der Bildung einfacher Ionen wächst. — Doch kann dieser Versuch uns nicht sagen, warum gerade bei $V = ca\ 1$ das Maximum auftritt; seine Gleichung ergibt (für $m = 2$) für den polymerisierten Anteil

$x = 0$ beim Maximum, und sie fordert, dass behufs Auftretens der anormalen Leitfähigkeit $m \geq 3$ sein muss, — beides wird durch die Messungen der Molekulargrößen nicht bestätigt^{1) 2)}.

Neuerdings haben auch Ch. A. Kraus und Will. C. Bray²⁾ eine sehr eingehende und umfangreiche theoretische Studie über die elektrische Leitfähigkeit in wässrigen und nichtwässrigen Solventien veröffentlicht. Als Ausdruck des Gesamtverhaltens der Elektrolyte stellen diese Forscher die nachfolgende Gleichung auf, welche die Beziehung zwischen Konzentrationen und Leitfähigkeit tatsächlich zu regeln scheint: $(c\gamma)^2/e(1 - \gamma) = K + D(c \cdot \gamma)^m$, worin c — Konzentration, $\gamma = \frac{\lambda_v}{\lambda_\infty}$ = Dissoziationsgrad, und K , D und m Konstanten bedeuten. In genügend grossen Verdünnungen kann das Glied $(c\gamma)^m$ im Vergleich zu K vernachlässigt werden, und die Gleichung geht in die Ostwald'sche Gleichung für die Dissoziations-Konstante über; in konzentrierten Lösungen kann K vernachlässigt werden, und es resultiert die Storch'sche Gleichung. Ist $m > 1$ (dies ist für die schwachen Jonisatoren der Fall), dann geht die Molarleitfähigkeit durch ein *Minimum*, während bei $m < 1$ die Leitfähigkeit kontinuierlich mit zunehmender Konzentration abnimmt. Im allgemeinen ist die empirische Konstante m um so grösser, je kleiner die *Dielektrizitätskonstante* des Mediums ist.

Schliesslich will ich auch meine eigenen Ansichten über die möglichen Ursachen der anormalen Leitfähigkeit kurz darlegen.

In früheren Abhandlungen habe ich³⁾ experimentell nachgewiesen, dass die Dielektrizitätskonstante ϵ der Solventien, im Sinne der Regel von J. J. Thomson und W. Nernst, auch für die verschiedenartigsten *organischen* Lösungsmittel den Dissoziationsgrad α von binären Salzen bestimmt: je grösser ϵ , um so grösser auch α .

Ferner habe ich⁴⁾ durch Messungen dargetan, dass die Dielektrizitätskonstante, damit also auch die dissoziierende Kraft der Medien, durch das Auflösen von guten Elektrolyten (Salzen) gesteigert wird. Halten wir diese Tatsachen zusammen, so folgt eine Reihe von Schlussfolgerungen über die «Rolle dieser Neutralsalze» in Lösung, welche ich ebenfalls seinerzeit gemacht

1) Sachanov, Zeitschr. phys. Ch. 80, 20 (1912), 83, 131 (1913); Zeitschr. f. Elektroch. 19, 588 (1913).

2) Vergl. auch die Bemerkungen von Kraus und Bray (Journ. Am. Ch. Soc. 35, 1425 (1913)) zu der Hypothese von Sachanov.

3) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 54, 228 (1905) und ff.

4) P. Walden, Bullet. de l'Acad. Imp. des Sc. de St.-Petersb., 1912, 305, 1055, 1078 — 1083; s. a. Journ. Am. Chem. Soc. 35, (1913), 1649.

habe. Unter anderem hatte ich auf den *möglichen Einfluss* dieses Faktors bei der *anormalen Leitfähigkeit* von Salzen in gewissen schwachen Ionisierungsmitteln hingewiesen, d. h. die Abnahme der molaren Leitfähigkeit mit zunehmender Verdünnung verknüpft mit der Abnahme der Dielektrizitätskonstante von *Salzlösungen* (und damit der dissoziierenden Kraft) bei fortschreitender Verdünnung.

Es sei mir erlaubt, auf diesen Faktor wiederum zurückzugreifen und durch approximative Berechnungen (mit Hilfe der einfachen Formel von Bonty) *rückwärts* die *möglichen* Dielektrizitätskonstanten solcher *konzentrierten Lösungen* zu veranschaulichen. Hierdurch möchte ich klarstellen, um welche *ganz bedeutenden Veränderungen* der Dielektrizitätskonstanten der Lösungen es sich handelt. Wenn man also einerseits die massgebende Rolle der Diel.-Konstanten bei der Ionenspaltung und elektr. Leitfähigkeit zugibt, dann darf man andererseits diese durch Auflösung von Salz molekeln hervorgerufene *Steigerung* derselben Konstante keineswegs als nebensächlich ausser Acht lassen.

Z. B. *Chloroform* als Solvens: Diel.-Konst. = $4 \cdot 95$.

Gelöst z. B. Tetrapropylammoniumjodid $N(C_3H_7)_4J = 313$.

Falls (nach Bonty's Gleichung) für dieses Salz $\epsilon = 110$ angenommen wird, so erhalten wir rückwärts die Diel.-Konstante ϵ_s der Lösung:

für $V = 10$ Liter	$\epsilon_s =$	7.2 (beob.)
» $V = 2$ Lit.	» = ca	21
» $V = 1$ Lit.	» = ca	33

Die Diel.-Konstante des Solvens, resp. der Solution, steigert sich also von $4 \cdot 95 : 7 \cdot 2 : 21 : 33$, d. h. in halbnormaler Lösung wird sie (und damit die jonisierende Kraft) dem Werte von *Aceton*, in normaler Lösung dem des *Methylalkohols* sich nähern!

Oder wählen wir *Methylenchlorid* als Solvens: Diel.-Konst. = $8 \cdot 3$.

Das gelöste Salz sei Tetraäthylammoniumjodid $N(C_2H_5)_4J = 257$.

Für $V = 50$ ist direkt gefunden worden $\epsilon_s =$	9.35 (hieraus für das Salz $\epsilon = 280$),
dann (nach Bonty) für $V = 10$ berechnet sich . . .	$\epsilon_s =$ ca 15
» $V = 5$ » » . . .	$\epsilon_s =$ » 22
» $V = 1$ » » . . .	$\epsilon_s =$ » 76

Also erhöht sich der Wert der Diel.-Konstante (demnach auch der jonisierenden Kraft) der Lösung von $\epsilon = 8 \cdot 3$ bis auf etwa 76 in normaler Lösung! Dieser Wert kommt dem des *Wassers* als Ionisierungsmittel nahe.

Wenn diese Werte auch nur annähernd gelten, so ist wohl ohne weiteres klar, dass wir mit einer *enormen Veränderung der Jonisierungskraft* des stromleitenden Systems zu rechnen haben, wenn wir z. B. von einer *normalen* Lösung ausgehen und durch *Verdünnen* Γ allmählich steigern. Wir durchlaufen gleichsam eine ganze Reihe von Jonisierungsmitteln, beginnend mit einem *guten* (dessen $\epsilon_s = 76$, bzw. 33 sein kann), und abschliessend mit den ganz verdünnten Lösungen (deren $\epsilon_s = 8 \cdot 3$, bzw. $4 \cdot 95$, ist), also *schwachen* Jonisierungsmitteln. Die anfängliche grosse Jonisierungstendenz gibt gesteigerte Ionenbildung und grössere Leitfähigkeitswerte (wohl auch eine anfängliche gesteigerte Depolymerisation der Salzmolekeln, analog dem Azeton, Alkohol und Wasser); mit zunehmender Verdünnung fällt aber ϵ_s , also auch die Jonisierungskraft und Leitfähigkeit. (Parallel mit der Abnahme der Jonisierungstendenz kann eine Zunahme der Assoziation der Salzmolekeln auftreten).

Wenn hiernach mit steigender Verdünnung Γ der Salzlösung die molare Leitfähigkeit λ_v eine (mehr oder weniger schnelle) Abnahme aufweisen wird, so wird aber das Bild eine Störung erfahren durch die gleichzeitige Aenderung der *inneren Reibung* η des Systems. Diese wird in dem Masse sich vermindern, als die (normale) Lösung verdünnt wird: die Wirkung dieser Abnahme von η ist aber *entgegengesetzt* der ersteren, d. h. der Abnahme von ϵ_s , denn die Molarleitfähigkeit λ_v ist ja (unter sonst gleichen Umständen) um so grösser, je kleiner η ist. Wenn die letztere Wirkung der ersteren gleichwertig wäre, würde λ_v von der Verdünnung praktisch unabhängig werden; übertrifft sie in den grossen Anfangskonzentrationen die Wirkung der abnehmenden Diel.-Konstante der Lösung, so wird ein Maximum der Leitfähigkeit resultieren, und wird sie mit zunehmender Verdünnung praktisch konstant (d. h. die innere Reibung η der Lösung unterscheidet sich nur wenig von derjenigen des reinen Solvens), so prävaliert die Rolle der abnehmenden Jonisierungskraft, bzw. die Molarleitfähigkeit der Lösung nimmt (nach dem Durchgang durchs Maximum) beim weiteren Verdünnen regelmässig ab. Diese Abnahme wird einen Ruhepunkt erreichen (ein Minimum in der $V - \lambda_v$ — Kurve aufweisen), um alsdann in eine Zunahme von λ_v überzugehen, wenn auf Grund der Jonisierungskraft des reinen Solvens eine normale Dissoziation des Salzes platzgreifen kann. Da die Ionen ihrerseits eine Steigerung der Jonisierungskraft des Systems hervorrufen, so wird die dissoziierende Wirkung des Solvens noch eine Verstärkung erfahren.

Dieses Bild der Vorgänge beim abnormen Verlauf der molaren Leitfähigkeit ist naturgemäss nur für eine *qualitative* Darstellung berechnet. We-

sentlich hierbei war die Rolle der *Dielektrizitätskonstante* der Lösung, bzw. die Veränderung der Ionisierungskraft des Solvens infolge der aufgelösten Salzmolekeln und der gebildeten Ionen.

Es sei noch folgendes hervorgehoben: Edw. C. Franklin (1911) hat für konzentrierte Salzlösungen den Begriff *Autojonisation* der gelösten Salzmolekeln angenommen (vergl. die histor. Einleitung im I Teil); mit seiner Hilfe gelangt er zu Schlüssen, welche in ähnlicher Weise, wie ich es tue, das Auftreten der Maxima und Minima deuten lassen. Andreerseits heben auch Sachanov (1913), sowie Kraus und Bray (1913) die dominierende Rolle der Dielektrizitätskonstante des Solvens hervor; die letzteren sagen: «. . . for a given elektrolyte in different solvents the trend of the conductance curve is determined by the dielectric constant of the solvent». Sachanov schreibt: «der Charakter der allgemeinen Kurve für die Molarleitfähigkeit hängt vor allen Dingen von der Dielektrizitätskonstante des Lösungsmittels ab».

Hauptergebnisse.

Der Zweck der vorstehenden Untersuchung war, erstmalig mit *ein und demselben binären Elektrolyten* $N(C_5H_{11})_4J$, d. h. einem Salz vom einfachen Typus $RX \rightleftharpoons R^+ + X^-$, das Gebiet der schwachen Ionisierungsmittel zu durchforschen, um die Frage zu klären, ob auch die so oft als Nichtjonisatoren angesprochenen Solventien (mit einer Dielektrizitätskonstante $\epsilon \approx 2$) eine messbare Leitfähigkeit, also Ionenbildung, aufweisen. Hierbei war es von Interesse, die *Grösse* dieser Leitfähigkeitswerte und ihre *Veränderung* mit der Verdünnung der entsprechenden Lösungen zu verfolgen. Die Hauptresultate sind nun die folgenden:

1) Sämtliche untersuchten Lösungsmittel, also sowohl Kohlenwasserstoffe (z. B. Benzol, Toluol), als auch deren Halogenderivate (z. B. CCl_4 , $CHCl_3$, CH_2Cl_2 , C_6H_5Cl , $C_6H_5CH_2Cl$), können als *Jonisatoren für binäre Salze* angesehen werden, obgleich sie die *kleinsten*, an flüssigen Medien beobachteten Dielektrizitätskonstanten ($\epsilon \approx 2$) besitzen und zu den Solventien mit der geringsten dissoziierenden Kraft gehören,

2) die beobachteten λ_p -Werte der molaren elektrischen Leitfähigkeit sind in verschiedenen Solventien bei gleicher Verdünnung augenscheinlich abhängig von der Dielektrizitätskonstante ϵ und von der inneren Reibung η der Sol-

1) Sachanov, Zeitschr. phys. Ch. 83, 145 (1913).

2) Kraus und Bray, Journ. Amer. Chem. Soc. 35, 1432 (1913).

vention: bei annähernd gleicher Viskosität haben die Lösungsmittel mit grösseren Dielektrizitätskonstanten auch die grösseren λ_v -Werte, und bei annähernd gleichen Dielektrizitätskonstanten hat dasjenige Solvens die grösseren Leitfähigkeitswerte, welches eine geringere Viskosität η besitzt.

3) Demnach schliessen sich diese *schwächsten* Ionisierungsmittel prinzipiell an die gewöhnlich benutzten, *guten und besten Ionisatoren* an, da für die letzteren nachgewiesen ist, dass die Werte der elektrischen Leitfähigkeit für binäre Salze ebenfalls von der Dielektrizitätskonstante und Viskosität des Ionisierungsmittels abhängen¹⁾.

4) Alsdann zeigen jedoch diese schwachen Solventien ein auffallendes Verhalten, indem für ein gegebenes Salz die Werte der molaren Leitfähigkeit, mit zunehmender Verdünnung der Lösung, bald langsam, bald schnell *abnehmen*,

5) diese Abnahme der λ_v -Werte steht in sichtbarer Abhängigkeit von der Dielektrizitätskonstante des betreffenden Mediums: je geringer die letztere, um so rapider erfolgt mit der Verdünnung die Abnahme;

6) wird nun die Verdünnung weit genug fortgesetzt, so tritt ein *Stillstand* in der Abnahme von λ_v ein, um bei weiterer Verdünnung in ein allmähliches *Ansteigen* überzugehen, — in der Leitfähigkeitskurve tritt ein *Minimum* (Umkehrpunkt) auf;

7) dieser Umkehrpunkt liegt für ein gegebenes Salz in verschiedenen Solventien bei *verschiedenen Verdünnungen* V , und zwar ist V um so grösser, je kleiner die Dielektrizitätskonstante ϵ des Solvens ist;

8) diese Abhängigkeit des Umkehrpunktes oder Minimums für λ_v (bezw. der zugehörigen Verdünnung V) von der Diel.-Konstante ϵ lässt sich in befriedigender Weise durch die empirische Formel

$$\epsilon^3 \sqrt{V} = \text{const.}$$

für ein *gegebenes* Salz in verschiedenen Lösungsmitteln wiedergeben, und zwar beträgt in Abhängigkeit von der Natur des Salzes die Konstante:

für KJ.	$\epsilon^3 \sqrt{V} = 30.5$
» AgNO ₃	» = 31
» N(C ₂ H ₅) ₄ J.	» = 38.5
» N(C ₂ H ₅) ₃ ·HCl.	» = 41.2

1) P. Walden, Zeitschr. phys. Ch. 54, 222 ff (1905), 55 246 ff (1906), 78, 295 (1911), u. Bullet. de l'Acad. des Sc. St.-Petersb. 1913, 559.

Da nun die verschiedenen Salze ebenfalls verschiedene Diel.-Konstanten und damit eine verschiedene Dissoziationstendenz haben, so ist ersichtlich, dass der Umkehrpunkt sowohl von dem Solvens, als auch von dem Elektrolyten (also auch von den beiderseitigen Diel.-Konstanten) abhängt. Je grösser ϵ für beide Lösungskomponenten, um so grösser die Konzentration, bei welcher das Minimum auftritt, um so eher aber auch die Möglichkeit, dass das letztere (infolge der erheblichen Jonenspaltung, der wechselnden inneren Reibung, der vermehrten Dielektriz.-Konstante durch Salzanflösung u. s. w.) *verwischt* wird.

9) Die binären Salze sind polymer; sie existieren auch in der Lösung, insbesondere bei grossen Konzentrationen und in schwachen Jonisierungsmitteln, als polymere Molekeln. Mit zunehmender Verdünnung tritt eine Depolymerisation ein, und bei den Umkehrpunkten scheint das nach den osmotischen Methoden ermittelte Molekulargewicht nahe dem *normalen Wert* (dem einfachen Molekulargewicht) zu liegen.

Кристаллы барита съ горы Буковки.

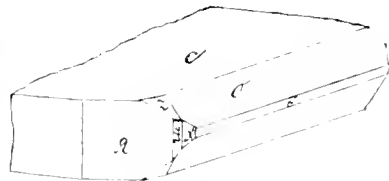
С. П. Попова.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 13 ноября 1913 г.).

Гора Буковка (Bukówka), лежащая близъ города Кѣлецъ, сложена песчаниками пшане-силурійскаго возраста. Изъ минераловъ здѣсь встрѣчаются, и были уже указаны въ литературѣ, соединенія желѣза и марганца, баритъ и нѣкоторые фосфаты. Упоминаніе о нахожденіи здѣсь барита имѣется у К. Д. Глинки¹⁾ и въ спискѣ русскихъ мѣсторожденій барита Я. В. Самойлова²⁾. Въ обоихъ указанныхъ источникахъ констатируется лишь присутствіе здѣсь барита безъ приведенія какихъ-либо болѣе подробныхъ указаній.

Посѣщая въ теченіе нѣсколькихъ лѣтъ подъ рядъ Буковку во время экскурсій со студентами Ново-Александрійскаго Института, мы собрали здѣсь довольно значительный минералогическій матеріалъ, среди котораго имѣются и кристаллы барита.

Обычной формой нахожденія на Буковкѣ тяжелаго шпата являются очень тонкіе прожилки, пропластки и небольшія включенія неправильной формы, бѣлаго или свѣтлорозоваго цвѣта, сплошныя, безъ ясно образованныхъ кристалловъ. Однако удалось найти три-четыре обломка песчаника съ мелкими, но достаточно хорошо образованными кристаллами барита. Всѣ кристаллы имѣютъ видъ тонкихъ пластинокъ, сплюснутыхъ по пинакору $\{001\}$; они прикрѣплены къ породѣ такъ, что ось X занимаетъ болѣе или менѣе вертикальное положеніе; прирастаютъ къ песчанику очень крѣпко. Лучшій кристаллъ изъ полученныхъ по отдѣленіи отъ породы представлялъ изъ себя обломокъ кристалла около $\frac{1}{3}$ сант. длины; онъ изображенъ на приложенномъ рисункѣ.



Какъ видимъ, онъ представляетъ изъ себя комбинацію слѣдующихъ формъ: $b \{010\}$, $c \{001\}$, $m \{110\}$, $\lambda \{210\}$, $\gamma \{130\}$, $o \{011\}$ и $z \{111\}$. На другихъ кристаллахъ была найдена еще форма $f \{113\}$. Всѣ кристаллы

1) К. Глинка Ежегодн. Геолог. и Минерал. Россіи. IV. 63.

2) Я. Самойловъ, Bull. Soc. Nat. de Moscou. 1902. 203.

сохраняютъ опредѣленный обликъ, обусловливаемый преимущественнымъ развитіемъ плоскостей $\{001\}$, $\{210\}$ и, отчасти, $\{001\}$; остальные плоскости всегда очень малы, при чемъ относительно большими являются то одиѣ, то другія. Что касается комбинацій, то лишь плоскости $\{11\bar{3}\}$ и, можетъ быть, $\{010\}$ присутствуютъ не всегда. Относительно послѣднихъ, впрочемъ, сужденіе затрудняется формой сохранившихся обломковъ: какъ было указано выше, кристаллы прѣкрѣплены къ песчанику такъ, что свободнымъ, обращеннымъ вверхъ является конецъ оси X ; при отламываніи перѣдко хорошо сохраняются только ближайшія, т. е. призматическія грани плоскости зоны оси u уцѣлѣваютъ только отчасти.

Характеръ комбинаціи любонитенъ отсутствіемъ формы $\{102\}$ и слабымъ развитіемъ $\{110\}$ при одновременномъ хорошемъ развитіи $\{011\}$. Проф. Я. В. Самойловъ указалъ¹⁾ на обычность для кристалловъ баритовъ и целеститовъ совмѣстнаго развитія этихъ трехъ формъ, при чемъ благодаря близости величинъ угловъ между ихъ плоскостями, получается приближеніе къ симметріи правильной системы (къ пентагональному додекаэдру знака близкаго къ $\{540\}$). Комбинація буквескихъ баритовъ, характеризующаяся значительнымъ развитіемъ $\{011\}$ и $\{210\}$, при слабо выраженной $\{110\}$ и полномъ отсутствіи $\{102\}$, является исключеніемъ изъ этого правила.

По генезису буквескіе бариты являются выдѣленіемъ изъ растворовъ, циркулировавшихъ по трещинамъ песчаника. Какъ извѣстно, для песчаниковъ очень обычно²⁾ содержаніе сѣрнобислага³⁾ барія въ видѣ ли выполненія трещинъ и пустотъ, или въ видѣ цемента. Однако и въ выше лежащихъ девонскихъ углекислыхъ породахъ окрестностей Кѣлецъ бариты не рѣдки⁴⁾. Независимость отъ геологическаго горизонта и петрографическаго характера отложеній показываютъ многіе минералы въ этой юго-западной части Польши: свинцовый блескъ, напр., распространенъ отъ нижняго буквескаго силура до средняго триаса. Въ виду этого опредѣленно высказываться о первоначальныхъ источникахъ барія въ баріевыхъ минералахъ этой страны можно было бы только на основаніи ея общаго минералогическаго изученія.

Минералогическій Кабинетъ
Ново-Александрійскаго Института
Сельскаго Хозяйства и Пчеловодства.
Октябрь 1913 г.

1) Я. Самойловъ, Зап. Минер. Общ. С.-Иб. XL. 17.

2) См. Tegner, Jahrb. der K. K. Geologischen Reichsanstalt. V. LVIII, 438. Приведена литература.

3) Также углекислага.

4) Очень обыкновенны, напримѣръ, въ доломитахъ у Загавьска.

Исслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растеній.

Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко.

IV.

О родоксантинѣ и ликопинѣ.

(Съ двумя таблицами рисунковъ).

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 13 ноября 1913 г.).

Въ хлорофиллоносной ткани нѣкоторыхъ растеній хлоропласты иногда принимаютъ своеобразный краснобурый или почти красный цвѣтъ. Явленіе это происходитъ періодически у нѣкоторыхъ видовъ хвойныхъ, какъ, напр., у туи и особенно у разныхъ садовыхъ формъ ея, извѣстныхъ подъ именемъ *Retinospora*. Извѣстно, что у многихъ вѣчнозеленыхъ хвойныхъ деревьевъ листья на зиму принимаютъ буроватозеленый цвѣтъ¹⁾. При этомъ, повидному, происходитъ частичное разрушеніе хлорофилла; но крайней мѣрѣ прямыя измѣренія, сдѣланныя нами для туи, показываютъ, что листья,

1) Hugo von Mohl, Vermischte Schriften, 1845, p. 376. — E. Askenasy, Bot. Zeit. 1867, p. 229; 1875, p. 457. — A. Batalin, Bot. Zeit. 1872, p. 393; 1874, p. 433. — G. Kraus, Bot. Zeit. 1872, p. 109 и 558; 1874, p. 406. — J. Mc. Nab, Landw. Versuch-Stationen, Bd. XVI, p. 439; 1873. — J. Wiesner, Die natürlichen Einrichtungen zum Schutze des Chlorophylls der lebenden Pflanze, p. 16. Wien 1876. — G. Haberlandt, Sitzungsber. d. Wiener Acad. d. Wiss. Bd. 72, p. 267; 1876. — A. F. W. Schimper, Pringsheim's Jahrb. für wiss. Botanik, Bd. 16, p. 166; 1885. — М. Цнѣтъ, Хромофиллы въ растительномъ и животномъ мірѣ, стр. 259. Варшава, 1910.

принявшие бурозеленый цвѣтъ, содержатъ значительно меньше хлорофилла, чѣмъ тѣ, которые сохранили зеленую окраску¹⁾.

Большее или меньшее побурѣние листьевъ, повидному, обуславливается извѣстнымъ сочетаніемъ силы свѣта и температуры (Баталинъ, Аскенази, Виспертъ, Габерландтъ и Шимперъ); при этомъ въ хлоропластахъ накапливается особый растворимый въ спирту бурый пигментъ²⁾. Но, помимо этого бурога пигмента, въ хлоропластахъ присутствуетъ еще особый красный пигментъ, который въ особенно большихъ количествахъ накапливается у нѣкоторыхъ садовыхъ формъ туйи, вслѣдствіе чего растеніе принимаетъ почти рубиновокрасный цвѣтъ.

Любопытно отмѣтить, что накопленіе краснаго пигмента также обуславливается нѣкоторымъ опредѣленнымъ сочетаніемъ свѣта и температуры. Особенно важную роль, повидному, играетъ свѣтъ, доказательствомъ чего служатъ тотъ отмѣченный нами фактъ, что нѣкоторыя формы туйи въ оранжерейхъ Императорскаго Ботаническаго Сада зимою лишь слегка бурѣютъ, тогда какъ на открыгомъ воздухѣ въ Императорскомъ Никитскомъ Саду онѣ принимаютъ краснобурый, а иногда почти чисто красный цвѣтъ.

Красный пигментъ, скопляющійся въ хлоропластахъ туйи, былъ изслѣдованъ впервые Цвѣтомъ³⁾, которому, однако, не удалось выдѣлить его въ кристаллическомъ видѣ. По даннымъ Цвѣта, пигментъ этотъ легко растворяется въ спирту, въ петролейномъ эфирѣ, въ сѣроуглеродѣ и по своему отношенію къ крѣпкой сѣрной кислотѣ обнаруживаетъ сходство съ ксантофилломъ и каротиномъ. Что же касается спектровъ поглощенія спиртового, сѣроуглероднаго и петролейно-эфирнаго растворовъ, то они отличаются отъ соответствующихъ спектровъ какъ каротина, такъ и ксантофилла. Любопытною особенностью пигмента, названнаго Цвѣтомъ туйородиномъ, или родоксантинномъ, является то обстоятельство, что онъ измѣняетъ цвѣтъ при переходѣ изъ одного растворителя въ другой. Такъ, растворъ его въ петролейномъ эфирѣ имѣетъ желтый, а въ сѣроуглеродѣ-красный цвѣтъ.

Еще болѣе интересенъ случай временнаго измѣненія окраски нормальныхъ пластидъ, который былъ замѣченъ однимъ изъ насъ⁴⁾ еще въ 1893 г.

1) П. А. Монтеверде и В. Н. Любименко. Изслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растеній. III. О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи вопроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растеніи (Извѣстія Императорской Академіи Наукъ, 1903 г., стр. 1019).

2) М. Цвѣтъ, I. с., р. 261.

3) М. Цвѣтъ, I. с., р. 261.

4) X. Monteverde. Das Absorptionsspectrum des Chlorophylls (Acta Horti Petropolitani, 1893, vol. XIII, p. 149).

у плавающего рдеста (*Potamogeton natans*) — водяного растенія, широко распространеннаго въ Россіи. У этого рдеста молодые листья имѣютъ красный или розовокрасный съ бурымъ оттѣнкомъ цвѣтъ. Произведенное изслѣдованіе показало, что окраска въ данномъ случаѣ обусловливается присутствіемъ особаго краснаго пигмента въ пластидахъ. Съ дальнѣйшимъ ростомъ листа хлорофиллоносная ткань его принимаетъ нормальный зеленый цвѣтъ, причемъ сперва зеленеетъ верхняя часть листа, а затѣмъ нижняя. У растеній, перенесенныхъ на слабый разсѣянный дневной свѣтъ, вповь образующіеся листья имѣютъ зеленый цвѣтъ. Такимъ образомъ, в здѣсь, повидному, какъ накопленіе, такъ и исчезновеніе краснаго пигмента обусловливается нѣкоторымъ опредѣленнымъ сочетаніемъ освѣщенія и нагрѣванія.

Болѣе обстоятельное изслѣдованіе краснаго пигмента рдеста было произведено нами лѣтомъ нынѣшняго года.

Молодые красноватые листья рдеста мы отжимали между листами фильтровальной бумаги и затѣмъ обрабатывали ихъ спиртомъ до полного извлеченія пигментовъ. Затѣмъ спиртовая вытяжка обрабатывалась баритовой водой, и полученный осадокъ всѣхъ пигментовъ былъ промытъ спиртомъ, извлекающимъ вмѣстѣ съ желтыми пигментами также красный пигментъ. Если затѣмъ обработать спиртовой растворъ этой смѣси пигментовъ петролейнымъ эфиромъ, то почти весь каротинъ и нѣкоторая часть краснаго пигмента переходитъ въ петролейный эфиръ, большая же часть краснаго пигмента и ксантофиллъ остаются въ спирту, при чемъ спиртовой растворъ имѣетъ яркій розовокрасный цвѣтъ. Чтобы отдѣлнить ксантофиллъ отъ краснаго пигмента, мы выпаривали полученный послѣ обработки петролейнымъ эфиромъ спиртовой растворъ въ темнотѣ до полного удаленія спирта. При этомъ на днѣ и на стѣнкахъ кристаллизатора мы получили темнобурые съ розоватымъ оттѣнкомъ кристаллы, принадлежащіе красному пигменту, между тѣмъ какъ ксантофиллъ остался въ аморфномъ видѣ.

Опытъ показалъ, что кристаллы краснаго пигмента весьма трудно растворяются въ петролейномъ эфирѣ, вслѣдствіе чего явилась возможность очистить ихъ многократной промывкой петролейнымъ эфиромъ. На прилагаемыхъ рисункахъ представлена форма этихъ кристалловъ (табл. I, рис. 2 и 3). Дальнѣйшее изслѣдованіе показало, что красный пигментъ рдеста, подобно родоксантину туйи, измѣняетъ свой цвѣтъ въ растворахъ въ зависимости отъ растворителя. Такъ, при раствореніи въ петролейномъ эфирѣ упомянутыхъ выше кристалловъ получается растворъ желтаго съ оранжевымъ оттѣнкомъ цвѣта, между тѣмъ какъ при раствореніи въ сѣроуглеродѣ растворъ принимаетъ интенсивный рубиновокрасный цвѣтъ. Точно также ока-

залось, что при дѣйствіи крѣпкой сѣрвой кислоты кристаллы пигмента рдеста снѣются подобно родоксантину, ксантофиллу и каротину. Это обстоятельство побудило насъ нѣсколько ближе изслѣдовать красный пигментъ туйи и сравнить его съ пигментомъ рдеста.

Мы имѣли возможность располагать прекраснымъ матеріаломъ для выдѣленія красного пигмента туйи въ большомъ количествѣ. Спиртовая вытяжка красныхъ вѣточекъ туйи была подвергнута такой же самой обработкѣ, какая была примѣнена нами для листьевъ рдеста, при чемъ въ концѣ концовъ намъ удалось получить нѣкоторый запасъ микроскопически мелкихъ кристалловъ красного пигмента. Слѣдуетъ замѣтить, что пигментъ туйи кристаллизуется изъ спиртового раствора значительно труднѣе, чѣмъ пигментъ рдеста, вслѣдствіе чего необходимо брать растворы значительной крѣпости для получения кристалловъ. На рисункѣ 1 таблицы I представлены кристаллы красного пигмента туйи.

Сравнительное микрохимическое изслѣдованіе кристалловъ, полученныхъ изъ туйи и рдеста, показало, что оба пигмента вполне сходны другъ съ другомъ и обнаруживаютъ родство съ ксантофилломъ. Характерной реакціей, отличающей только что названные три пигмента отъ ликопина и каротина, является отношеніе ихъ къ уксусной кислотѣ.

Благодаря любезности профессора Вильштеттера, приславшаго намъ по нашей просьбѣ ксантофиллъ и каротинъ въ кристаллическомъ видѣ, мы располагали чистыми препаратами этихъ пигментовъ и могли съ большимъ удобствомъ произвести необходимое сравненіе. Что же касается ликопина, то, какъ увидимъ ниже, кристаллы его можно получить чрезвычайно легко.

Изслѣдованіе показало, что уксусная кислота не растворяетъ ни кристалловъ каротина, ни кристалловъ ликопина. Напротивъ, ксантофиллъ и оба выдѣленные нами красные пигмента весьма легко въ ней растворяются съ тою, однако, разницею, что растворъ ксантофилла имѣетъ желтый, а растворы пигментовъ туйи и рдеста—красный цвѣтъ.

Такимъ образомъ, ксантофиллъ и оба красныхъ пигмента составляютъ одну довольно тѣсную группу весьма близкихъ другъ къ другу соединений. Единственное отлччіе, которое намъ удалось установить между ксантофилломъ и красными пигментами, сводится лишь къ тому, что послѣдніе даютъ при дѣйствіи нѣкоторыхъ растворителей растворы другого цвѣта, чѣмъ ксантофиллъ. Въ нижеслѣдующей таблицѣ мы даемъ въ видѣ схемы отношеніе кристалловъ ксантофилла и красныхъ пигментовъ къ непытанымъ нами реактивамъ.

Название реактивовъ.	Ксантофилль.		Красные пигменты.	
	Растворимость.	Цвѣтъ растворовъ.	Растворимость.	Цвѣтъ растворовъ.
Спиртъ	медленно	желтый	медленно	розово-красный
Петролейный эфиръ	медленно	желтый	очень трудно	желтый
Бензинъ	медленно	желтый	очень трудно	желтый
Скряный эфиръ	легко	желтый	легко	желтый
Сѣроуглеродъ	легко	оранжевый	весьма легко	рубиново-красный съ фиолетовымъ оттѣвкомъ
Ацетонъ	легко	желтый	легко	красный
Уксусная кислота	легко	желтый	легко	красный
Муравьиная кислота	медленно	зеленый	медленно	вначалѣ розовый, затѣмъ желтлющій
Молочная кислота	не раствор.	—	почти не раствор.	—
Сѣрная кислота	легко	синій исчезающій	легко	синій исчезающій
Азотная дымящаяся	легко		легко	
Соливая крѣпкая	не раствор.	—	не раствор.	—

Изъ только что приведенной таблицы видно, что красные пигменты даютъ въ спирту, сѣроуглеродѣ, ацетонѣ и уксусной кислотѣ красные растворы, тогда какъ ксантофилль при дѣйствіи тѣхъ же растворителей даетъ растворы желтаго цвѣта.

Еще болѣе характерно отношеніе къ муравьиной кислотѣ. Кристаллы ксантофилла даютъ въ этой кислотѣ растворы зеленаго цвѣта, тогда какъ кристаллы обонхъ красныхъ пигментовъ даютъ розовые, потомъ желтлющіе растворы.

На значительную близость между красными пигментами и ксантофилломъ указываютъ также и спектры поглощенія растворовъ названныхъ пигментовъ.

Цвѣтъ въ питированной выше работѣ даетъ спектръ поглощенія для найденнаго имъ родоксантина туи. Въ спиртовомъ растворѣ этотъ пигментъ обнаруживаетъ двѣ чрезвычайно неясно отграниченныя полосы поглощенія, а именно: I между $\lambda = 550-530$ и II между $\lambda = 510-480$. Изъ нихъ болѣе отчетливо видна II-ая. Подобный же спектръ, по нашимъ наблюденіямъ, даютъ и выдѣленные нами изъ туи кристаллы при раствореніи ихъ въ спирту. Данныя Цвѣта довольно близко совпадаютъ съ нашими и по отношенію къ спектру поглощенія петролейно-эфирнаго раствора. Для послѣдняго Цвѣтъ приводитъ три полосы: I между $\lambda = 530-513$, II между $\lambda = 495-480$ и III между $\lambda = 470-455$; изъ нихъ наиболѣе интенсивной

является II полоса. По нашимъ же наблюдениямъ, I полоса находится между $\lambda = 530—513$, II между $\lambda = 495—475$ и III между $\lambda = 460—450$; относительная интенсивность полосъ уменьшается въ такомъ порядкѣ: II, I, III. Такимъ образомъ, положеніе первыхъ двухъ полосъ въ нашемъ спектрѣ такое же, какъ это указано Цвѣтомъ, но III полоса болѣе приближена къ фиолетовому концу спектра.

Слѣдуетъ, однако, замѣтить, что оба эти растворителя даютъ недостаточно ясныя полосы поглощенія; поэтому для сравнительнаго изученія предпочтительно брать растворы въ сѣрнистомъ углеродѣ. Въ виду этого мы рѣшили болѣе подробно изучить спектръ поглощенія ксантофилла и обонхъ красныхъ пигментовъ въ сѣроуглеродномъ растворѣ. Въ нижеслѣдующей таблицѣ приведены полученныя такимъ образомъ данныя. Здѣсь же мы приводимъ также и данныя Цвѣта относительно сѣроуглероднаго раствора краснаго пигмента туйи.

Названіе пигмента.	I полоса.	II полоса.	III полоса.	IV полоса.	Конечное поглощеніе.	Сравнительная интенсивность полосъ.
Ксантофиллъ	520—500	480—462	450—440	—	420	II, I, III
Пигментъ рдеста. . .	575—553	535—515	500—480	—	440	II, I, III
Пигментъ туйи. . . .	575—555	532—515	500—482	—	440	II, I, III
Пигментъ туйи, по Цвѣту	570—560	530—515	490—475	450—440	?	II—III—IV, I

На прилагаемомъ рисункѣ (рис. 1, 1. 2. 3) изображены спектры поглощенія сѣроуглеродныхъ растворовъ соответственно даннымъ этой таблицы, за исключеніемъ спектра поглощенія пигмента рдеста, который и въ этомъ отношеніи оказался вполне сходнымъ съ пигментомъ туйи.

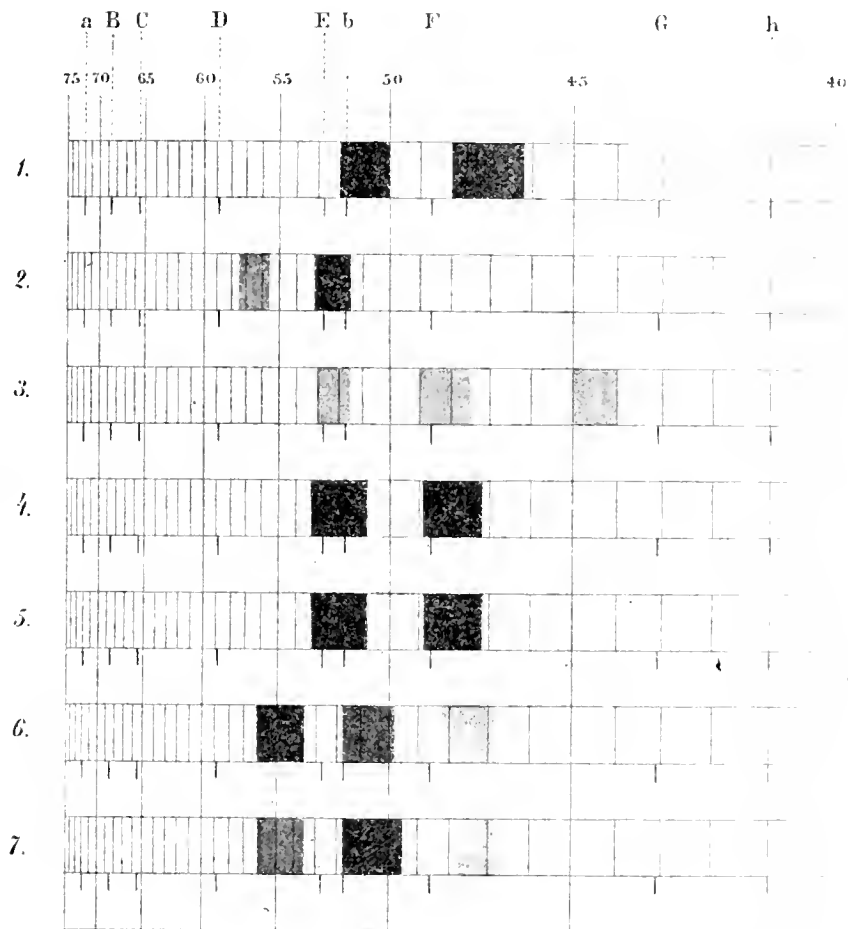
Какъ видно изъ данныхъ таблицы, всѣ три пигмента имѣютъ по три полосы поглощенія, при чемъ II-ая изъ этихъ полосъ является наиболѣе интенсивной; I-ая въ значительной степени по интенсивности приближается ко II-ой полосѣ, между тѣмъ какъ III-ья сравнительно очень слабо развита.

Въ общемъ красные пигменты обладаютъ, слѣдовательно, такимъ же спектромъ поглощенія, какъ и ксантофиллъ, и все отличіе сводится къ тому, что полосы поглощенія у красныхъ пигментовъ сдвинуты влѣво, т. е. къ красной части спектра, по сравненію съ полосами ксантофилла.

Если сравнить спектръ поглощенія сѣроуглероднаго раствора краснаго пигмента туйи, приводимый Цвѣтомъ, съ нашимъ, то, какъ видно изъ дан-

ныхъ приложенной выше таблицы, онъ существенно отличается отъ спектра, который мы наблюдали, присутствіемъ IV-ой полосы. Въ виду того, что эта полоса занимаетъ какъ разъ то же самое положеніе, какъ и III полоса ксан-

Рис. I.



1. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ ксантофилла въ сфруглеродъ.
2. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ родоксантина туи въ сфруглеродъ.
3. Спектръ поглощенія родоксантина туи въ сфруглеродъ, по Цвету.
4. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ каротина въ сфруглеродъ, по Вильштеттеру и Эшеру.
5. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ каротина въ сфруглеродъ, по Монтеверде и Любименко.
6. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ ликопина въ сфруглеродъ, по Вильштеттеру и Эшеру.
7. Спектръ поглощенія раствора кристалловъ ликопина въ сфруглеродъ, по Монтеверде и Любименко.

тофилла, а именно между $\lambda = 450—440$, мы склонны думать, что спектръ, описываемый Цвѣтомъ, принадлежитъ не чистому препарату краснаго пигмента: повидному, въ растворѣ было вмѣстѣ съ краснымъ пигментомъ также и нѣкоторое количество ксантофилла.

Что касается остальныхъ трехъ полосъ, то наши данныя о положеніи I и II полосъ совершенно совпадаютъ съ данными Цвѣта; III-ья же полоса, по нашимъ наблюденіямъ, находится нѣсколько лѣвѣе того положенія, которое указано Цвѣтомъ. Нужно замѣтить, что положеніе III-ей полосы въ спектрѣ, описанномъ Цвѣтомъ, какъ разъ соответствуетъ положенію II-ой полосы каротина въ сѣроуглеродномъ растворѣ. Указывая на это обстоятельство, мы, однако, не беремъ утверждать, что въ препаратѣ Цвѣта былъ примѣшанъ и каротинъ.

Во всякомъ случаѣ положеніе первыхъ двухъ полосъ указываетъ, что выдѣленные нами изъ туи кристаллы принадлежали тому же пигменту, который былъ описанъ Цвѣтомъ. Наблюдаемое же отличіе между нашими данными и данными Цвѣта слѣдуетъ скорѣе приписать небольшой примѣси желтыхъ пигментовъ, отъ которой невозможно освободить красный пигментъ иначе, какъ кристаллизацией его.

Принимая во вниманіе, что красные пигменты туи и рдеста представляютъ между собою полное сходство въ ихъ физическихъ и химическихъ свойствахъ, мы считаемъ ихъ идентичными и, воспользовавшись терминомъ, предложеннымъ Цвѣтомъ, будемъ называть этотъ пигментъ *родоксантиномъ*.

Кромѣ вышеупомянутыхъ растений, родоксантинъ былъ найденъ нами также въ мясистой оболочкѣ (присѣмянникѣ, *arillus*), облекающей сѣмена тисса (*Taxus baccata*). Здѣсь онъ является преобладающимъ пигментомъ, отъ котораго зависитъ яркокрасный цвѣтъ зрѣлыхъ «ягодъ» этого растенія, примѣсь же желтыхъ пигментовъ весьма невелика. Какъ по этой причинѣ, такъ и въ виду чрезвычайной легкости полученія кристалловъ, оболочки сѣмянъ тисса представляютъ собой прекрасный объектъ для добыванія кристалловъ родоксантина въ большемъ количествѣ.

Для полученія кристалловъ мясистой оболочки были нами обработаны абсолютнымъ спиртомъ, при чемъ получается розовокрасный растворъ. По выпариваніи спирта въ темной комнатѣ наблюдаются на днѣ сосуда розовокрасные сгустки пигмента, въ которыхъ микроскопъ открываетъ массу кристалловъ въ видѣ дендритъ съ друзовидными утолщеніями совершенно такой же формы, какъ представлено нами на рисункѣ для рдеста (табл. I, рис. 3). Кристаллы могутъ быть легко отмыты отъ аморфныхъ массъ абсолютнымъ спиртомъ. Произведенное изслѣдованіе кристалловъ и ихъ растворовъ въ

различныхъ растворителяхъ показало, что пигментъ этотъ не что иное какъ родоксантинъ.

На основаніи всѣхъ выше приведенныхъ фактовъ слѣдуетъ заключить, что въ хлоропластахъ отъ времени до времени можетъ накопляться особый красный пигментъ, чрезвычайно близкій по своимъ физическимъ и химическимъ свойствамъ къ ксантофиллу. Отсюда естественно возникаетъ вопросъ, не находится ли этотъ пигментъ въ такомъ же отношеніи къ ксантофиллу, какъ ликопинъ къ каротину, — не представляетъ ли родоксантинъ только особую, изомерную форму ксантофилла?

Само собой разумѣется, что вполне точное рѣшеніе этого вопроса возможно лишь путемъ сравнительнаго химическаго анализа, котораго мы не имѣли возможности предпринять по разнымъ причинамъ. Тѣмъ не менѣе предположеніе объ изомеріи ксантофилла и родоксантина побудило насъ произвести сравнительное спектроскопическое изслѣдованіе каротина и ликопина.

Прежде всего мы рѣшили изслѣдовать, не встрѣчается ли ликопинъ, помимо томатовъ (*Lycopersicum esculentum*), также у другихъ растеній.

Предпринятые нами поиски въ этомъ направленіи увѣичались успѣхомъ. Ликопинъ намъ удалось выдѣлать изъ плодовъ *Cucumis Citrullus*, *Trichosanthes* sp. и *Rosa canina*, но, по всей вѣроятности, онъ пользуется гораздо болѣе широкимъ распространеніемъ и со временемъ будетъ найденъ и у многихъ другихъ растеній.

Свои изслѣдованія мы начали съ плодовъ арбуза (*Cucumis Citrullus*). Несмотря на вульгарность этого культурнаго растенія, пигменты, окрашивающіе мякоть плодовъ его, насколько намъ извѣстно, до настоящаго времени не были обстоятельно изучены.

По наблюденіямъ Курше¹⁾, красный цвѣтъ мякоти арбуза зависитъ отъ пигмента, выкристаллизовывающагося въ клеткахъ въ видѣ пластинокъ и палочекъ. При обработкѣ мякоти эфиромъ, послѣдній, растворяя пигментъ, окрашивается въ оранжевожелтый цвѣтъ. Изъ эфирнаго раствора пигментъ кристаллизуется въ видѣ карминнокрасныхъ иголъ или длинныхъ тонкихъ пластинокъ, нерѣдко собранныхъ пучками. По мнѣнію Курше, пигментъ плодовъ арбуза, томатовъ и нѣкоторыхъ другихъ изслѣдованныхъ имъ растеній ничѣмъ существеннымъ не отличаются отъ каротина въ корняхъ моркови²⁾. Между тѣмъ наши изслѣдованія показываютъ, что главную массу красящаго вещества у арбуза составляетъ именно ликопинъ, кристаллы ко-

1) Courchet. Recherches sur les chromoleucites. (Ann. d. sc. nat., t. 7, p. 333 et p. 356; 1888).

того чрезвычайно удобно и легко получить въ значительномъ количествѣ. Съ этою цѣлью мякоть зрѣлаго арбуза была нами отжата въ полотняномъ мѣшкѣ для удаленія большей части сока. Полученную такимъ образомъ массу мы затѣмъ подсушивали и обрабатывали кипящимъ спиртомъ, который лишь постепенно извлекаетъ пигментъ. Быстрѣе идетъ извлеченіе, если подсушенную мякоть растереть въ ступкѣ со спиртомъ и затѣмъ вскипятить. Полученный такимъ образомъ оранжевокрасный растворъ мы сливали въ фарфоровую чашку и оставляли выпариваться въ темной комнатѣ. Образование кристалловъ ликопина начинается тотчасъ по охлажденіи раствора, при чемъ получаютъ группы красныхъ, микроскопически мелкихъ кристалловъ, являющихся на поверхности раствора, болѣе же крупные кристаллы осаждаются лишь спустя нѣсколько часовъ по охлажденіи раствора. Чѣмъ концентрированнѣе взятый растворъ, тѣмъ крупнѣе получаемые кристаллы. На прилагаемыхъ рисункахъ (табл. II, рис. 1 и 3) представлена форма кристалловъ ликопина, полученныхъ нами изъ арбуза. Какъ показываютъ рисунки, кристаллы имѣютъ призматическую форму, которая переходитъ въ игольчатую. Игольчатые кристаллы образуютъ обыкновенно группы, часто въ видѣ очень красивыхъ звѣздъ. Любопытно, что болѣе мелкіе кристаллы имѣютъ видъ удлинненныхъ косыхъ призмъ, тогда какъ болѣе крупные имѣютъ игольчатую форму.

Въ цѣляхъ сравненія мы подвергли аналогичной обработкѣ мякоть зрѣлыхъ томатовъ. Издѣсь при охлажденіи спиртовой вытяжки ликопинъ весьма легко осѣдаетъ въ кристаллической формѣ. Мелкіе кристаллы ликопина изъ томатовъ имѣютъ видъ очень косыхъ вытянутыхъ призмъ, которыя при разсмотрѣніи подъ микроскопомъ при маломъ увеличеніи напоминаютъ игольчатые кристаллы ликопина изъ арбуза, но на самомъ дѣлѣ они имѣютъ свою особую форму, какъ показываетъ рис. 2 на табл. II.

Разсматривая кристаллическія формы ликопина, полученные нами изъ спиртовыхъ вытяжекъ, мы видимъ, что основной формой является призма. Эту форму отмѣтили также Вильштеттеръ и Эшеръ при кристаллизаціи ликопина изъ газоллина, петролейнаго эфира и сѣроуглерода. Въ зависимости отъ условій кристаллизаціи узкія стороны призмы скашиваются въ большей или меньшей степени вплоть до превращенія всего кристалла въ тонкую иглу. На указанныхъ выше рисункахъ и представленъ этотъ переходъ отъ слегка скошенныхъ призмъ къ кристалламъ игольчатой формы.

Осѣвшіе изъ спиртовой вытяжки кристаллы ликопина затѣмъ легко

1) Courchet, l. c., p. 357.

отдѣлнить отъ маточнаго раствора простымъ фильтрованіемъ. Опытъ показалъ, что выдѣленные такимъ образомъ кристаллы могутъ быть очищены отъ примѣси желтыхъ пигментовъ абсолютнымъ спиртомъ, который растворяетъ кристаллы ликопина лишь очень медленно. Очищеніе кристалловъ отъ примѣсей можно произвести также промывкой въ уксусной кислотѣ, которая на кристаллы не дѣйствуетъ.

Промытые спиртомъ кристаллы послѣ высушиванія въ темнотѣ вторично обрабатываются кипящимъ абсолютнымъ спиртомъ для перекристаллизаціи.

По даннымъ Вильштеттера и Эшера¹⁾, ликопинъ томатовъ на холоду почти не растворимъ въ спирту, и во всякомъ случаѣ растворимость его въ спирту слабѣе, чѣмъ каротина, который можно перекристаллизовывать изъ спирта. По нашимъ наблюденіямъ, однако, ликопинъ изъ арбузовъ, хотя и трудно растворяется въ спирту при нагреваніи, все же можетъ быть перекристаллизованъ изъ этого растворителя.

Для большаго удобства сравненія нѣкоторыхъ свойствъ ликопина и каротина, а именно отношенія ихъ къ различнымъ растворителямъ и нѣкоторымъ другимъ реактивамъ, мы прилагаемъ здѣсь сводную таблицу, въ которой схематизированы полученные нами въ этомъ направленіи сравнительныя данныя.

Названіе реактивовъ.	К а р о т и н ъ.		Л и к о п и н ъ.	
	Растворимость.	Цвѣтъ раствора.	Растворимость.	Цвѣтъ раствора.
Спиртъ	трудно	желтый	очень трудно	оранжевый
Петролейный эфиръ.	легко	желтый	легко	оранжевый
Бензиль	легко	желтый	легко	оранжевый
Сѣрный эфиръ	хорошо	желтый	хорошо	оранжевый
Сѣроуглеродъ	весьма легко	{ оранжево-красный	весьма легко	красный
Хлороформъ	легко	оранжевый	хорошо	розово-оранжевый
Бензолъ	} весьма легко	желтый	хорошо	оранжевый
Толуолъ				
Ксилолъ				
Ацетонъ	трудно	желтый	не раствор.	—
Уксусная кислота	{ почти не раствор.	желтый	не раствор.	—
Муравьиная кислота	не раствор.	—	не раствор.	—
Молочная кислота	не раствор.	—	не раствор.	—
Сѣрная кислота	} легко	синій исчезающій	легко	синій исчезающій
Азотная дымящаяся				
Соляная крѣпкая	не раствор.	—	не раствор.	—

1) H. Escher. Zur Kenntniss des Carotins und des Lycopins. Zürich, 1909, p. 92. — R. Willstätter u. H. Escher. Ueber den Farbstoff der Tomate (Hoppe-Seyler's Zeitschrift für physiol. Chemie, Bd. 64, p. 52; 1910).

Въ общемъ, какъ показываютъ данныя этой таблицы, цвѣтъ растворовъ ликонина въ нѣкоторыхъ растворителяхъ, напр., въ сѣроуглеродѣ, отличается отъ цвѣта растворовъ каротина. Здѣсь мы наблюдаемъ, такимъ образомъ, повтореніе того же явленія, которое было отмѣчено для родоксантина. Въ остальномъ ликонинъ весьма близко стоитъ къ каротину, отличаясь отъ него только болѣе трудной растворимостью въ нѣкоторыхъ изъ растворителей. Фактъ этотъ, однако, съ достаточной подробностью изслѣдованъ Вильштеттеромъ и Эшеромъ, данныя которыхъ мы можемъ подтвердить и по отношенію къ кристалламъ ликонина изъ арбуза.

Что касается оптическихъ свойствъ пигмента изъ арбуза, то они оказались тождественными съ оптическими свойствами ликонина изъ томатовъ. Нужно замѣтить, однако, что результаты нашихъ спектроскопическихъ наблюдений нѣсколько разнятся отъ данныхъ Вильштеттера и Эшера¹⁾. Эти ученые для ликонина изъ томатовъ описываютъ двѣ полосы поглощенія въ спиртовомъ растворѣ, а именно: I между $\lambda = 510—499$, II между $\lambda = 480—468$, между тѣмъ, по нашимъ наблюденіямъ, спиртовые растворы ликонина, полученнаго въ кристаллическомъ видѣ какъ изъ томатовъ, такъ и изъ арбуза описаннымъ выше методомъ, имѣютъ три полосы поглощенія, а именно: I полоса между $\lambda = 515—500$, II между $\lambda = 482—466$, III между $\lambda = 450—440$. Точно такъ же три полосы поглощенія наблюдаются и въ петролейно-эфирныхъ растворахъ ликонина, при чемъ всѣ три полосы занимаютъ такое же положеніе, какъ и въ спиртовыхъ растворахъ. Относительно интенсивности этихъ полосъ слѣдуетъ замѣтить, что, по нашимъ наблюденіямъ, II полоса является наиболѣе сильно развитой; I-ая полоса приближается по своей интенсивности значительно къ II-ой, а III-ья оказывается относительно весьма слабо развитой.

Что касается сѣроуглеродныхъ растворовъ ликонина, то въ этомъ отношеніи наши данныя въ значительной степени совпадаютъ съ данными Вильштеттера и Эшера.

Въ нижеслѣдующей табличкѣ мы даемъ положеніе полосъ поглощенія сѣроуглеродныхъ растворовъ ликонина средней концентраціи по нашимъ наблюденіямъ и по даннымъ Вильштеттера и Эшера.

	I.	II.	III.	Конечное поглощеніе.
По Вильштеттеру и Эшеру	$\lambda = 561—536$	517,5—498	481,5—468	?
По нашимъ наблюденіямъ	$\lambda = 562—535$	518—495	478—468	420

1) H. Escher, l. c., p. 96. — R. Willstätter u. Escher, l. c., p. 53.

Какъ показываютъ только что приведенныя цифры, положеніе полосъ совершенно совпадаетъ. Результаты нашихъ наблюденій, однако, расходятся съ данными Вильштеттера и Эшера въ отношеніи интенсивности полосъ, а именно по Вильштеттеру и Эшеру интенсивность полосъ слѣдуетъ въ такомъ порядкѣ: I, II, III (рис. 1, 6). Между тѣмъ, по нашимъ наблюденіямъ, интенсивность полосъ инва, а именно: II, I, III (рис. 1, 7).

Слѣдуетъ замѣтить также, что наши спектроскопическія наблюденія надъ спектрами сѣроуглеродныхъ растворовъ каротина также нѣсколько расходятся съ данными Вильштеттера и Эшера, и это тѣмъ болѣе странно, что мы пользовались для нашего спектроскопическаго изслѣдованія препаратами кристалловъ, полученными изъ лабораторіи Вильштеттера.

Извѣстно, что многіе изслѣдователи каротина указываютъ лишь двѣ полосы поглощенія для его спиртовыхъ растворовъ, между тѣмъ Чирхъ¹⁾, изслѣдовавшій спектръ спиртовыхъ растворовъ каротина при помощи кварцевой призмы и фотографіи, нашелъ три полосы, при чемъ III-ья полоса оказалась лежащей у границы видимаго спектра, вслѣдствіе чего прямое наблюденіе ея недоступно глазу. По Чирху, полосы поглощенія спиртовыхъ растворовъ каротина занимаютъ слѣдующее положеніе:

I.	II.	III.
487—470	457—439	429—417 (очень слабая).

Въ сѣроуглеродныхъ растворахъ каротина полосы значительно передвигаются влѣво. По изслѣдованіямъ Коля²⁾, I-ая полоса находится между $\lambda = 510—485$, II-ая между $\lambda = 470—458$, а III-ья между $\lambda = 437—425$. По нашимъ же наблюденіямъ, совпадающимъ съ наблюденіями Вильштеттера и Эшера, I полоса занимаетъ положеніе между $\lambda = 533—508$, а II-ая между $\lambda = 489—472$; такимъ образомъ, перемѣщеніе полосъ настолько значительно, что II-ая полоса въ сѣроуглеродномъ растворѣ занимаетъ положеніе I-ой полосы въ спиртовомъ. Вильштеттеръ и Эшеръ указываютъ только эти двѣ полосы для сѣроуглеродныхъ растворовъ каротина³⁾ (рис. 1, 4), между тѣмъ, по нашимъ наблюденіямъ, сѣроуглеродные растворы каротина имѣютъ еще III-ю полосу поглощенія, находящуюся между 455 и 445 (рис. 1, 5); правда, она весьма слабо развита и нелегко поддается прямому наблюденію, но въ существованіи ея трудно сомнѣваться.

1) A. Tschirch. Vergleichend-spektralanalytische Untersuchungen der natürlichen und künstlichen gelben Farbstoffe mit Hilfe des Quarzspektrographen (Ber. d. deutsch. bot. Gesell., 1904, Bd. XXII, p. 418).

2) F. G. Kohl. Untersuchungen über das Carotin. Leipzig, 1902, p. 37.

3) H. Escher, l. c., p. 97. — R. Willstätter u. Escher, l. c., p. 54.

Нужно замѣтить, что каротинъ, какъ и ксантофиллъ, при переходѣ изъ одного растворителя въ другой, сохраняютъ число полосъ поглощенія; измѣняется лишь ихъ положеніе. Поэтому мы склонны думать, что оба желтые пигмента, какъ каротинъ, такъ и ксантофиллъ, имѣютъ три полосы поглощенія въ видимой части спектра: двѣ весьма ясно развитыя и третью значительно болѣе слабую.

Если теперь мы сравнимъ спектры сѣроуглеродныхъ растворовъ каротина и ликопина (рис. 1, 5 и 7), то мы не можемъ не обратить вниманія на повтореніе того же явленія, которое отмѣчено нами выше для ксантофилла и родоксантина, именно мы видимъ, что все измѣненіе въ спектрѣ поглощенія ликопина по сравненію съ каротиномъ сводится къ перемѣщенію всѣхъ трехъ полосъ поглощенія влѣво, къ красной части спектра. Вотъ этотъ то чрезвычайно интересный фактъ и заставляетъ насъ думать, что отношеніе родоксантина къ ксантофиллу такое же, какъ ликопина къ каротину.

Благодаря прекраснымъ изслѣдованіямъ Вильштеттера и Эшера, мы знаемъ, что ликопинъ имѣетъ одну и ту же общую химическую формулу, какъ и каротинъ, и не лишено основанія предположеніе, что первый есть лишь особая, изомерная форма второго, — тѣмъ болѣе, если принять во вниманіе значительное сходство обихъ пигментовъ въ отношеніи къ разнообразнымъ химическимъ агентамъ. Спектроскопическое изслѣдованіе даетъ намъ поэтому право сдѣлать аналогичное заключеніе объ отношеніи родоксантина къ ксантофиллу.

Что касается тѣхъ небольшихъ различій въ результатахъ спектроскопическаго наблюденія растворовъ ликопина и каротина, которые были указаны нами выше, то мы пока не можемъ дать имъ удовлетворительнаго объясненія. Если бы мы имѣли особую форму ликопина, отличную отъ полученной Вильштеттеромъ и Эшеромъ, то, вѣроятно, это отличіе сказалось бы также и на спектрахъ поглощенія сѣроуглеродныхъ растворовъ, между тѣмъ мы видѣли выше, что наши данныя о спектрѣ поглощенія сѣроуглеродныхъ растворовъ ликопина почти совершенно совпадаютъ съ данными Вильштеттера и Эшера. Главное же отличіе по отношенію къ ликопину сводится лишь къ растворамъ его въ абсолютномъ спиртѣ. Поэтому мы склонны думать, что кристаллы ликопина, полученные нами изъ томатовъ и арбуза, по своему химическому строенію идентичны съ препаратомъ Вильштеттера и Эшера. Нѣкоторое же несходство въ результатахъ спектроскопическаго изслѣдованія слѣдуетъ отнести, быть можетъ, на счетъ различія въ методикѣ изслѣдованія.

Кромѣ ликопина, хромопласты мякоти зрѣлыхъ плодовъ арбуза заключаютъ еще каротинъ и ксантофиллъ.

Слѣдуетъ отмѣтить еще одинъ интересный фактъ — это крайнюю чувствительность ликопина къ кислороду воздуха. Полученный въ маточномъ растворѣ осадокъ кристалловъ ликопина имѣетъ яркокрасный типичный арбузный цвѣтъ, но уже вскорѣ послѣ соприкосновенія съ воздухомъ кристаллы принимаютъ буроватожелтый оттѣпокъ, а по истеченіи болѣе или менѣе продолжительнаго времени совершенно обезцвѣчиваются даже въ темпотѣ.

Изъ семейства тыквенныхъ нами были изслѣдованы, помимо арбуза, крупные яркокрасные веретенообразные плоды тропическаго растенія *Trichosanthes*. Въ красной мякоти плода, окружающей сѣмена, оказался на ряду съ каротиномъ типичный ликопинъ. Для извлеченія этого пигмента и полученія его въ кристаллическомъ видѣ мякоть была отжата между листами фильтровальной бумаги и затѣмъ обработана, съ растираніемъ въ ступкѣ, абсолютнымъ спиртомъ нѣсколько разъ для полнаго извлеченія воды и ксантофила. Послѣ этого мякоть была подсушена, и пигменты извлекались петролейнымъ эфиромъ. При выпариваніи петролейно-эфирнаго раствора выдѣляются, вмѣстѣ съ каротиномъ въ аморфномъ видѣ, красные розовые призматическіе кристаллы ликопина. Кристаллы затѣмъ много разъ промывались абсолютнымъ спиртомъ до полнаго удаленія каротина, послѣ чего подвергались изслѣдованію.

Интересно также отмѣтить совмѣстное присутствіе ликопина и каротина у столь обыкновеннаго растенія, какъ шиповникъ (*Rosa canina*). Какъ извѣстно, ложный ягодообразный плодъ этого растенія состоитъ изъ сѣмянокъ, заключенныхъ въ красномъ мясистомъ цвѣтоложкѣ.

Были собраны плоды шиповника и оставлены въ комнатѣ въ теченіе двухъ недѣль. Къ этому времени они приобрѣли темнокрасный цвѣтъ и стали морщиться. Изъ плодовъ была выпута мякоть и растерта въ абсолютномъ спиртѣ. Получился желтый растворъ, растертая же мякоть приняла розовый цвѣтъ. Извлеченіе спиртомъ было повторено 4 раза, послѣ чего порошокъ былъ обработанъ петролейнымъ эфиромъ съ растираніемъ въ ступкѣ. Полученный петролейно-эфирный растворъ былъ влитъ въ фарфоровую чашку, на края которой весьма быстро выдѣлились розовые кристаллы ликопина. При разсматриваніи подъ микроскопомъ оказалось, что это — одиночные кристаллы призматической формы, совершенно такіе, какъ изображенные на рис. 2 таблицы II кристаллы ликопина томатовъ, но среди призмъ попадались и иглы, какъ у арбуза. Послѣ удаленія маточ-

наго раствора кристаллы были промыты абсолютнымъ спиртомъ и подвергнуты изслѣдованію.

Ликопинъ растворяется въ петролейномъ эфирѣ медленно каротина. Порошокъ мякоти плодовъ розы послѣ упомянутой обработки и троекратной обработки петролейнымъ эфиромъ все же сохранялъ розовый цвѣтъ. Послѣ высушиванія и обработки порошка сѣроуглеродомъ получился великолѣпный розовый съ фіолетовымъ оттѣнкомъ растворъ, обладающій спектромъ поглощенія, тождественнымъ со спектромъ раствора кристалловъ въ томъ же растворителѣ.

По поводу спектра поглощенія раствора ликопина въ сѣроуглеродѣ будетъ не лишнимъ замѣтить, что онъ оказался идентичнымъ у всѣхъ изслѣдованныхъ нами вышеупомянутыхъ растений, при чемъ наиболѣе интенсивной полосой была II-ая.

Приступая затѣмъ къ изученію пигментовъ, находящихся въ плодахъ различныхъ представителей семейства пасленовыхъ, мы были увѣрены, что весьма быстро справимся съ этой задачей, предполагая найти въ нихъ тотъ же ликопинъ томатовъ съ большою или меньшею примѣсью каротина. Ожиданія наши, однако, не оправдались. Въ плодахъ двухъ изслѣдованныхъ нами растений — краснаго перца (*Capsicum annuum*) и жидовской вишни (*Physalis Alkekengi*) — оказались пигменты, нѣсколько отличающіеся какъ отъ каротина, такъ и отъ ликопина.

Пигментъ плодовъ краснаго перца весьма легко растворяется въ спирту. По вывариваніи вытяжки получаютъ сгустки краснаго цвѣта, въ которыхъ микроскопъ отерываетъ очень мелкія друзы игольчатыхъ кристалловъ краснаго съ фіолетовымъ оттѣнкомъ цвѣта (табл. II, рис. 4). Выдѣлить эти кристаллы изъ аморфныхъ массъ пигмента намъ пока не удалось вслѣдствіе легкой растворимости ихъ во всѣхъ растворителяхъ. Поэтому мы ограничимся указаніемъ на нѣкоторыя реакціи и на спектры поглощенія вытяжекъ.

Крѣпкая сѣрная и дымящаяся азотная кислота растворяютъ пигментъ съ синимъ цвѣтомъ, потомъ исчезающимъ. Петролейный эфиръ и сѣрный эфиръ растворяютъ его съ желтымъ цвѣтомъ, а спиртъ и сѣроуглеродъ съ розовокраснымъ. Уксусная кислота растворяетъ пигментъ съ желтымъ цвѣтомъ легко, а молочная съ оранжевокраснымъ довольно медленно. Что касается спектровъ поглощенія вытяжекъ въ различныхъ растворителяхъ, то они приведены въ нижеслѣдующей таблицѣ.

В ы т я ж к а.	П о л о с ы п о г л о щ е н і я.			О т н о с и т е л ь н а я и н т е н с и в н о с т ь п о л о с ь.
	I.	II.	III.	
Спиртовая	495—475	455—445	—	I > II
Петролейно-эфирная	518—500	483—465	450—440	II > I > III
Съроуглеродная	562—535	520—500	488—470	II > III > I

Какъ показываетъ эта таблица, спектры поглощенія петролейно-эфирной и съроуглеродной вытяжекъ чрезвычайно сходны со спектрами поглощенія растворовъ кристалловъ ликонина въ соответственныхъ растворителяхъ.

На основаніи этихъ данныхъ мы считаемъ весьма вѣроятнымъ, что красный пигментъ плодовъ краснаго перца есть особая форма ликонина, которую мы провизорно назовемъ *ликониномъ* β .

Какъ уже было упомянуто, плоды *Physalis Alkekengi* тоже заключаютъ своеобразный пигментъ. Околоплодникъ яркооранжеваго цвѣта были растерты съ абсолютнымъ спиртомъ въ ступкѣ, и полученный растворъ профильтрованъ. По выпариваніи его, среди аморфныхъ массъ желтыхъ пигментовъ наблюдаются красные игольчатые кристаллы, перѣдко собранные въ видѣ друзъ и звѣздъ, розоваго цвѣта. Какъ по формѣ, такъ и по цвѣту эти кристаллическія образованія поразительно напоминаютъ кристаллы ликонина, полученные нами изъ арбуза. Послѣ промывки абсолютнымъ спиртомъ до полного удаленія желтыхъ пигментовъ часть кристалловъ была растворена въ петролейномъ эфирѣ (оранжевожелтый растворъ), а другая часть въ съроуглеродѣ (розовооранжевый растворъ). Въ спектрѣ поглощенія петролейно-эфирнаго раствора обнаруживаются двѣ полосы: I между $\lambda = 492—470$ и II между $\lambda = 460—440$, при чемъ I-ая полоса значительно слабѣе II-ой. Въ спектрѣ же поглощенія раствора кристалловъ въ съроуглеродѣ ясно замѣтны три полосы: I между $\lambda = 532—510$, II между $\lambda = 495—475$ и III между $\lambda = 455—445$; изъ этихъ полосъ II-ая значительно сильнѣе I-ой, III-ья же очень слабая, но хорошо видима.

Такимъ образомъ, положеніе полосъ у этого пигмента такое же, какъ у каротина, но зато относительная интенсивность ихъ иная, болѣе подходящая къ интенсивности полосъ ликонина. Пигментъ этотъ мы предлагаемъ назвать

каротиномъ β и, принимая во вниманіе его кристаллическую форму, сходную съ формой ликопина, полагаемъ, что онъ представляетъ переходную форму между типичнымъ каротиномъ и ликопиномъ.

На основаніи всѣхъ изложенныхъ выше фактовъ мы приходимъ къ заключенію, что на ряду съ распространенными въ хлоропластахъ зеленыхъ растений формами желтыхъ пигментовъ, каковыми являются каротинъ и ксантофиллъ, существуютъ еще особыя, вѣроятно, изомерныя формы ихъ, отличающіяся внѣшнимъ образомъ по цвѣту и спектрамъ поглощенія ихъ растворовъ. Этими изомерными формами являются для ксантофилла родоксантинъ, а для каротина пигменты изъ группы ликопина. Наши изслѣдованія показываютъ, что ликопинъ не есть исключительная принадлежность томатовъ, и что онъ накапливается въ значительномъ количествѣ также у другихъ растений, даже у представителей такихъ отдаленныхъ въ систематическомъ отношеніи семействъ, какъ тыквенныя и розоцвѣтныя, и весьма возможно, что будущія изслѣдованія откроютъ намъ присутствіе этого пигмента или возможныхъ близкихъ формъ его и у многихъ другихъ растений. То же слѣдуетъ сказать и относительно родоксантина, который не является исключительной принадлежностью пластидъ хвойныхъ, но накапливается также въ листьяхъ рдеста, который систематически стоитъ весьма далеко отъ хвойныхъ. Поэтому мы склонны думать, что существуютъ нѣкоторыя особыя физиологическія условія, при которыхъ ксантофиллъ и каротинъ претерпѣваютъ перегруппировку въ своихъ частицахъ и переходятъ въ изомерныя формы. У нѣкоторыхъ такая перегруппировка повторяется періодически въ однихъ и тѣхъ же хлоропластахъ, какъ это имѣетъ мѣсто, наиримѣрь, въ листьяхъ хвойныхъ въ зимній періодъ. Въ другихъ случаяхъ подобная перегруппировка наступаетъ къ концу развитія такихъ частей растенія, какъ плоды. Но возможно также, что изомерныя формы каротина и ксантофилла возникаютъ въ хлорофиллоносной ткани независимо отъ существовавшихъ ранѣ запасовъ каротина и ксантофилла въ хлоропластахъ. Именно, можно представить себѣ, что вслѣдствіе измѣнившихся физиологическихъ условий обмѣна веществъ въ хлорофиллоносной ткани, какъ это можетъ имѣть мѣсто, наиримѣрь, для хвойныхъ при наступленіи болѣе холоднаго періода или же для плодовъ къ концу ихъ созрѣванія, нѣкоторая часть разрушающагося при этомъ хлорофилла можетъ дать начало изомернымъ формамъ каротина и ксантофилла.

Мы уже имѣли случай указывать въ предыдущихъ нашихъ работахъ, что образованіе хлорофилла, повидному, тѣсно связано съ образованіемъ каротина и ксантофилла. Съ этой точки зрѣнія изученіе распространенія

изомерныхъ формъ этихъ двухъ пигментовъ представляетъ большой интересъ для теоріи какъ образованія хлорофилла, такъ и дальнѣйшихъ его превращеній, которымъ онъ подвергается въ живой растительной ткани у разныхъ растений и въ различные періоды ея существованія и развитія.

Объясненіе къ таблицамъ рисунковъ.

Таблица I.

Рис. 1. Кристаллы родоксантина, полученные изъ спиртовой вытяжки зимнихъ листьевъ туйи. Увел. $\frac{800}{1}$.

Рис. 2. Единичные кристаллы родоксантина, полученные изъ спиртовой вытяжки молодыхъ листьевъ рдеста. Увел. $\frac{800}{1}$.

Рис. 3. Дендриты и друзы родоксантина, полученные изъ спиртовой вытяжки молодыхъ листьевъ рдеста. Увел. $\frac{450}{1}$.

Таблица II.

Рис. 1. Кристаллы ликопина, полученные изъ спиртовой вытяжки мякоти зрѣлаго арбуза. Увел. $\frac{800}{1}$.

Рис. 2. Кристаллы ликопина, полученные изъ спиртовой вытяжки мякоти томатовъ. Увел. $\frac{800}{1}$.

Рис. 3. Кристаллы ликопина, полученные изъ спиртовой вытяжки мякоти зрѣлаго арбуза. Увел. $\frac{450}{1}$.

Рис. 4. Кристаллы ликопина β , полученные изъ спиртовой вытяжки плодовъ краснаго перца. Увел. $\frac{1000}{1}$.

Рис. 1.



Рис. 2.

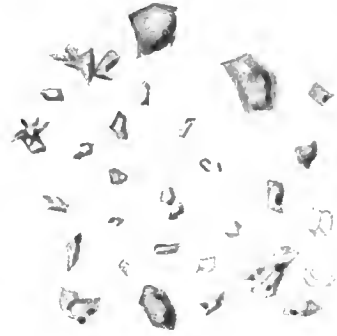


Рис. 3.



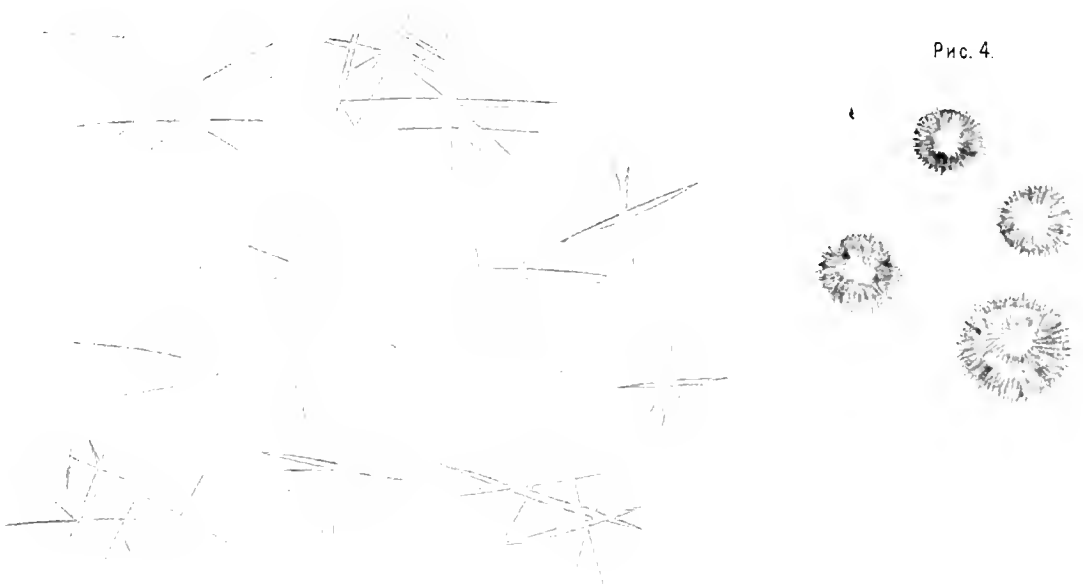


Рис. 1

Рис. 2.

Рис. 3.

Рис. 4.





Manichaica V.

Von C. Salemann.

(Der Akademie vorgelegt am 9/22. october 1913).

Beiträge zur christlich-soghdischen grammatik. 1—6.

Die vor ligende arbeit dient zur vervollständigung und berichtigung meiner 1907 bekant gegebenen anführungen im II-ten stücke diser Manichaica benannten serie von beiträgen zum studium der mitteliranischen sprachen und texte, welche durch die funde in Chinesisch-Turkestan erschlossen worden sind. Die texte, welche mir bei der bearbeitung jenes ansatzes zu gebote standen — c. 85 zeilen auß dem Neuen Testamente und außerdem ein von Sachau publiciertes damals fast noch ganz unverständliches blat — waren irem inhalte nach zwar nicht manichaeisch, sondern christlich, doch ist ihre sprache, welche man mit dem namen «soghdisch» belegt hat, zuerst in resten der Manichaeer-literatur nach gewissen worden. Darum bitte ich mir auch fernerhin die auß rein praktischen gründen zu gelaßene inconsequenz in der titelgebung zu gute halten zu wollen.

Heute steht mir ein vil reicheres material zur verfügung, als bei jenem ersten versuche in den bau einer neuen gruppe iranischer sprachen ein zu dringen. Und wenn es schon damals gelungen war die grundzüge der soghdischen grammatik fest zu legen, um wie vil außsichtsvoller und ergibiger musste das studium neuer neutestamentlicher bruchstücke in syrischer schrift erscheinen. Zwar steht noch eine statliche reihe von fragmenten der selben categorie auß, doch ist deren veröffentlichung jetzt leider wol in weitere ferne

gerückt, so daß wir fürs erste uns mit dem vorhandenen materiale werden begnügen müssen.

Die veröffentlichung der neuen zum überwiegenden teile den Evangelien entstammenden texte¹⁾, wozu noch drei stücke auß den Episteln und — in nigrischer schrift — die übersetzung des Nestorianischen glaubenskennnisses kommen, ist diß mal dankenswerter weise in einer die originalschrift genügend ersetzenden syrischen druckschrift erfolgt und macht den eindruck gröster sorgfalt. Auch ist zum ersten male ein wörterverzeichnis, allerdings one angabe der bedeutungen, bei gegeben, das trotz seiner mechanischen anlage und zwecklos gewißenhafter beobachtung der unebenheiten der lateinischen transcription nur von nutzen sein kan²⁾.

Doch wäre es ungerecht, wolte ich hier nicht der vilfachen förderung beim studium diser texte erwänung tun, welche mir durch meines vererten freundes R. Gauthiot's publicationen zu teil geworden ist. Er ist der erste, welcher sich durch die ungeschlachte soghdisch-nigurische schrift nicht hat ab halten laßen mutig ans werk zu gehn und zusammen hängende buddhistische texte in den druk zu geben und einzelne fragen in monographien zu behandeln³⁾. Mit berechtigter spannung sehen wir daher seinem Essai de grammaire sogdienne entgegen, der auch das erste wirkliche glossar enthalten sol.

1) Soghdische Texte. I. Von F. W. K. Müller. A. d. Abhh. d. k. preuss. A. d. W. v. J. 1912. M 2 Tafeln. Berl. 1913. 111 pp. 4⁰ — wo nötig citiert als ST.

2) Folgende druckfeler wären zu verbeßern: 93^a z. 18 «birāṭ 40,4» — z. 9 v. n. «265,3» — 95^a z. 5 «faṭmā-dār-aṭ» — 96^b z. 8 «ebenda 37,3» — z. 17 «ištā-dār-aṭ» — 100^b z. 6 «aṭṭ 62,5» — z. 9 «paṭ-γōš-dār-aṭ».

3) Une version sogdienne du Vessantara Jātaka, publiée en transcription et avec traduction: JAs.¹⁰ XIX (1912) p. 163—193, 429—510 (citiert als VJ). — Le sūtra du religieux Ongles-longs. Texte sogdien avec traduction et version chinoise. Par. 1912 8^o (bildet den fasc. II der Études linguistiques sur les documents de la mission Pelliot; citiert als DN d. i. Dirghanakha). — De l'alphabet sogdien: JAs XVII (1911) p. 81—95 (m. 2 taf.); vgl. XV, 386. XVII, 182. — Note sur la langue et l'écriture inconnues des documents Stein-Cowley: JRAS 1911, I p. 497—507; vgl. JAs XVII, 394. — Fragment final de la Nilakanthadharani en brahmī et en transcription sogdienne par L. de la Vallée Poussin et R. Gauthiot: J, RAS 1912, II p. 629—45. — L'alphabet sogdien d'après un témoignage du XIII^e siècle par E. D. Ross et R. Gauthiot: ib. I (1913) p. 521—533 (m. 1 taf.) — A propos des dix premiers noms de nombre en sogdien bouddhique: Mém. Soc. Lingu. XVII, 3 (1911) p. 137—161. A propos de la datation en sogdien: JRAS 1912, I. p. 341—353. — Quelques termes techniques bouddhiques et manichéens: JAs XVIII (1911) p. 49—67. — Avestique *morzu*: Mém. SL. XVIII, 5 (1913) p. 343—347. — Bemerkungen zu Chavannes et Pelliot, Un traité manichéen retrouvé en Chine: JAs. XVIII (1911) p. 499—617. I (1913) p. 99—199, 261—261—394. — Vgl. noch JAs. XVI, 627. XVIII, 657 (wo das colophon גופא חשתי ונה פוסטאך אי חוטטאננו בנליה), die Note additionnelle XIX, 597—603, und die recension von Andreas' Soghdischen Excursen XV, 538. — Vom oben erwänten Essai stehn mir durch die güte des verfaßers die pp. 1—183 zur verfügung; sie behandeln außfürlich die lautlere.

1. Schriftzeichen und laute.

Auf grund dieser freudigen aussicht könnte die vorliegende arbeit auf den ersten blick überflüssig und vordringlich erscheinen. Doch ist dem nicht also. Denn schon ein flüchtiger einblick in die texte selbst läßt alsbald erkennen, daß hier zwar nah verwante, aber von einander durchaus verschiedene sprachformen vorliegen: die eine ist die der christlichen texte in syrischer schrift, die andere die der buddhistischen in soghdischer schrift. Dazu kommt wenigstens noch eine dritte, die sprachform der bisher nur ganz ungenügend bekannt gewordenen manichäischen texte in manichäischer schrift. Schon in der lautbezeichnung weisen diese drei schriftarten ganz bedeutende unterschiede auf, wie aus der folgenden tabelle zu ersehen, in welcher die in soghdischen wörtern nicht vorkommenden buchstaben eingeklammert sind:

כ	י	ט	[ח]	ז	ו	ה ³	ד ²	ג	[ג]	ב	א	man.		
כ	י	ט	[ח]	ז	ו	[ה]	—	ד	—	ג	ב	א	syr.	
—	כ	י	ט	ה	ז ⁴	ו	ה ³	—	—	—	ב	א	soghd	
—	k	y	t	γ	z	z	w	h	—	—	β	'	Gauthiot	
			ת	ש	ר	ק	צ	פ ⁵	[ע]	ס	נ	מ	[ל]	man.
			ת	ש	ר	ק	צ	פ ⁵	ע ⁵	ס	נ	מ	[ל]	syr.
			—	ש	ר	—	צ	—	[ע]	ס	נ	מ	ל ⁶	soghd.
			—	š	r	—	č	—	p [e ⁶]	s	n	m	l[1]	Gauthiot

1) nur nach ג — 2) beide zeichen sind identisch — 3) nur am wortende; soghd. ח ist palaeographisch nicht klar, es könnte vielleicht eine ligatur von א sein — 4) im DN. — 5) mit dem lautwerte ע; da syr. ישוע als soghd. אִישׁוּחַ ST 86,3 erscheint, ist es wo *isōγ* aus gesprochen worden — 6) nur in der älteren schrift.

Die vocale werden öfters plene geschriben אהיר, im christlich-Soghdischen auch durch die vocalpunkte bezeichnet, so daß nur hier é von ê unterschieden wird, was für uns von nicht zu unterschätzendem werte ist. Außerdem wird hier י öfters durch einen darüber gesetzten punkt als consonant bestimmt. In der soghdischen schrift haben die gruppen אִי und אִר öfters den lautwert é und ô.

Fragen wir nun, welche consonanten des Soghdischen durch jene drei reihen aramaischer buchstabenzeichen dar gestellt werden sollen, so läßt sich vorläufig folgendes schema auf stellen:

k	man.	syr.	כ	ק	so.	כ	ng	man.	—	syr.	נג	so.	נהינג
x	man.	syr.	כ	ח	so.	ח	γ	man.	ג	syr.	ע	so.	ה

<i>t</i> man. ܬ syr. so. ܬ	<i>nd</i> man. ܢܕ syr., so. ܢܢܬ
ʒ man. — syr. ܐ so. ܐ	ð man. ܕ syr. ܕ so. ܕ
<i>p</i> man. syr. so. ܦ	<i>mb</i> man. — syr. ܡܒ so. ܡܒ
<i>f</i> man. syr. ܦ so. ܦ	β man. ܒ syr. so. ܒ

n ܢ *m* ܡ *y* ܝ *v* ܝ *r* ܪ (*l* so. ܠ) *s* ܣ *z* ܙ *š* ܫ *ž* ܫ m. syr. ܝ so. ܝ.

Diese abweichungen der drei alphabete unter einander in der verwendung der semitischen zeichen für die soghdischen laute laßen darauf schließen, daß die übertragung dieser schriftarten auf die fremde sprache zu widerholten malen, und zwar jedes mal unabhängig von den früheren versuchen erfolgt ist. Im weiteren verlaufe dieser arbeit sehe ich von einer lautlichen reconstruction im einzelnen fälle fast gänzlich ab und gebe die wörter in der überlieferten form.

2. Dialectische verschiedenheiten.

Wenden wir uns von den unterschieden der äußeren form der wörter, die auch in der orthographie, ins besondere in der setzung der vocalbuchstaben, ihren ausdruck findet, zur untersuchung der dialectischen verschiedenheiten, so mag zunächst bemerkt sein, daß fürs manichaeisch-Soghdische (ms.) ein so geringfügiges material vor ligt, daß hier nur vom christlich-Soghdischen (xs.) und buddhistisch-Soghdischen (bs.) die rede sein kan.

Da fällt in den christlichen texten⁴⁾ vor allem der außfal der zungenlautes *r* auf, wie folgende beispiele zeigen: ארטי 'und' ms. ארטי ארטי (neben ארטי) bs. ארטי — פשתאטי 'paratus' bs. פרשתאטי VJ 56 — פס 'fragen' bs. פרם⁵⁾ — ונש 'befreien, erlösen' bs. והארש — סכטי 'vollendet' bs. אספטך VJ 38. DN 28, zu xs. πλῆρωμα und tphl. שילעספור — זיוסמנט — سپری שילעספור — זורטם bs. זורטם VJ 431 — קטי 'factus' bs. אכרטי⁶⁾ — קטאני 'sünde' bs. אכרטאני — נאקטי 'silber' bs. נאכרטאכו — فرسخ فسخ bs. فرسنگ — endlich postp. סא ms. bs. סאר.

Eine eigentümlichkeit ist die wechselnde stellung des *r*, die aber in beiden dialecten zu beobachten ist. Hier nur einige beispiele: עושטיקא

4) Ein par fragmente der ST weichen von der sonst durchgängig fest gehaltenen sprachform ein wenig ab; so findet sich ארטי 34,4. סאר 34.81.82.86. סעטמאן 'alle' 41.81.83 für gewöhnliches סאט.

5) VJ 290 steht außnamswise אפסא für אפרסא «fragte», waß velleicht kein feler ist.

6) Aber das pf. wird von stamme אכלאר gebildet, vgl. xs. קתארט «fecit».

(Ж. М. Н. П. 1908, V, p. 212), die iranische heimat der beiden andern ist bißher noch unbestritten gebliben.

Aber auch ins Türkische haben soghdische wörter aufname gefunden wie folgende fälle zeigen: ארטאך 'localité' t. orak 'hütte zelt'; אביז 'böse' t. **ابيز** äbi3; xs. איש 'etwaß', auch איין pl. אישט (= **البح**) t. em 'ding'; bs. הוטאנה 'königin' t. xaryu, mit anklang an xagau, xan. Auch **صردم** 'hölle' dürfte entlehnt sein, ob wol ich bißher nur die obliquen formen xs. טמיה γέεννα bs. טמי VJ 533 טמא 683 kenne. Dazu noch eine reihe budhistischer termini, die nicht tiefer ins Türkische ein gedrungen sind, aber zum teil auch im Mongolischen auf treten.

4. Nachweis femininer bildungen.

Nach diser abschweifung in ferner ligende gebiete kere ich wider zum Soghdischen zurück, um von einer beobachtung rechenschaft zu geben, die, so vil ich weiß, eben so neu wie für die charakteristik diser sprache bedeutsam ist. Wie einst im Xugnî, glaube ich nämlich auch hier reste der unterscheidung des grammatischen geschlechtes gefunden zu haben und vermag dadurch eine reihe von bildungen zu erklären, welche bißher zwar bekant, aber in irem wesen nicht erkant waren.

Den außgangspunkt meiner untersuchung bildete diß mal in der tat ein punkt, und zwar der î-punkt der beiden wörter פטעושיק und דארק 37,18.19 in der erzälung von Martha und Maria (Luc 10,38—42), wo der text also lautet:

אנט	בא	קט	צאנו	ווישנט	שוונטקן	פר	ראת	טעטן	קו	יו
(38)				¹⁴						
unum	ad	intravit	viam	super	ibant	illi	quum	ut	factum	est
et										
דיכא	סא	אנט	יו	אינן	קב	שן	נאם	מאט	מרתא	פצעשדארט
		¹⁵								
erat	et	vicum	et	mulier	una	et	nomen	cuius	erat	exceptit
ווינן	כיפת	כאנן	אנט	מאט	ווא	יו	כואר	קט	שן	נאם
¹⁶			⁽³⁹⁾							¹⁷
illum	sua	domo	et	erat	et	una	ei	erat	nomen	cuius
מרים	אנט	אעט	ניפטן	כא	מאך	כיפתאונטן	פאדיטן	נבנט		
						¹⁸				
et	venit	et	assedit	illa	nostri	domini	pedes	propter		
אנט	פטעושיק	מאט	כא	ווינן	כיפת	ואכשט	פישט	מרתא		
			¹⁹				⁽⁴⁰⁾			
et	audiens	erat	illa	eius	ipsius	verba	at	Martha		
אבעט	דארק	מאט	כא	פר	ערף	ספאם	אנט	אעט	וואנו	
		²⁰								
operam	habens	erat	illa	ob	multum	ministerium	et	venit	sic	

פצקואדארט ²¹קו וינן סא . מננה ליפתאונטא : צוט כוּיסם ניסט
 non est cura cur domine mi illum ad allocuta est

קט מננה כוואר פרעדארט מננה עוטן כוּדקאר (verso) פר
 pro solam me reliquit soror mea quod tibi

ספכשו : פרמאי קו ויא סרה זאור תבראט מנא ⁽⁴¹⁾ פאצענן
 responsum mihi det vim (auxilium) ei iube ministrando

קתארט כוטאו ישוע . ואנו כראמאי קו ויא סא מרתא מרתא
 Martha Martha ei iussit sic Iesus dominus fecit

כוּיסם בריןן איש טעו ⁴ אט ויתרבעינן ? ⁽⁹⁾ בנינן ? פר ערפטישט
 res multas ob ^{‘ἄποβιβάζουσίνη’} et tu es ferens curam

פישט יו איין כצי קט עונטי כצי . פישט מרים שרין פטיפנו
 partem bonam Maria at est necessaria quae est res una at

ויצן כדארט כא . כיד קט אימי ⁹ ני בוטקא צן ויא :
 illa ab erit non ablata quae talem illa elegit

So auffällig es ist, daß das ptc. prs. sonst an allen stellen diser texte auf *-ik* auß geht, aber hier, wo von einer fran die rede ist, auf *-ik*, würden dise zwei beispiele noch zu keinen folgerungen berechtigen, wenn nicht andere gewichtige indicien hinzu kämen, die auf geschlechtliche differenciierung schließen laßen.

Zunächst beachte man das pronomen. Sonst haben wir cas. rect. כו obl. וינן, hier c. rect. כא obl. ויא, und ganz eben so ויא 4,6.72,6.73,7.8, wo wiederum von frauen die rede ist. Dazu komt endlich das andre ptc. ps. כוּיסם בריןן * und ויתרבעינן nennt (Luc 1,3 ἀκαρῶς), vgl. סנאם תבריןן 19,11 ‘täufer’, und ms. ואבניט = tphl. גואגאן אוד עשנואגאן M II,104.

Zur sicherstellung meiner these kommen mir aber die andern soghdischen texte, vor allem die buddhistischen, zu hilfe, welche ganz analoge erscheinungen auf weisen, die erst durch die annahme meiner deutung als femininformen ire auß reichende erklärung erhalten ¹⁰).

9) Die auβgabe hat אסטי mit zweifelhaftem ס, aber das pf. heiβt sicher אירארט 52,10 (איטו לארט VJ 1227, vgl. 1365) — wonach hier die änderung gewagt wurde.

10) Gautbiot, Essai de grammaire soghdienne p. 154 schreibt one die consequenzen zu ziehen: «Il n'a pas été fait mention du suffixe -č-, ancien *-ča- [nein, -ki], sous ses diverses formes. La plupart du temps il est d'ailleurs très apparent et sa nature de morphème est soulignée tout particulièrement par son alternance très fréquente avec le suffixe -k-, ancien *ka-; ainsi l'on remarquera le grand nombre de participes qui se terminent soit en -tk soit en -tč sans raison apparente [von mir gesperrt]. On retrouve ce -č- dans un bon nombre de suffixes com-

Ich füre zuerst die fälle an, wo das movierte adjectiv oder particip sich auf eine frau bezieht, dann laße ich solche substantiva folgen, welche im Altiranischen weiblichen geschlechtes sind, und mache den schluß mit wörtern, deren grammatisches geschlecht einzig auß der vor ligenden motion gefolgert werden kan.

Im VJ spricht der prinz zu seiner gemalin Mandri, die im in die verbannung folgen wil: רטי טחו הוטיניה ³²⁴מלי אבקוא פר זירנפלאך האלוכא «und du königin bleib hier auf dem goldverzirten (?) throne sitzend mit den kindern»; vgl. רטי אהו וין זכו ⁷⁹⁰מנטראיה «und er sah die Mandri sitzend, weinend». — Die erwänte ansprache des prinzen beginnt mit folgenden worten: פריה הוטיאני ³¹⁰טהו ני «liebe königin, du bist ans elend nicht gewönt»; eben so יש ⁷⁹⁶יהוטה לא איש טחו ניוואר «tu n'es pas accoutumée à la dure»; und weiter יש ³²⁰יהוטה איש פארני טחו פר זירנפלאי האלוך «denn du bist an den goldverzirten thron gewönt». — Endlich spricht die selbe princessin zum löwen: אזו מרטהמאן הוטאו סולאאשן ולוה איס ⁴⁹רטי כל אזו כאו היפל וירו סאר ¹⁰⁴³הוטה ⁵⁰האן כטאר נימי אהו מאן כאו אניו מרטי סאר ⁵¹ויצאטט צנן זאט אבו נור מייל פרם רטי מם ⁵²בחה אאלאכו סאר אניו הנמאכך אכרטיה ⁵³אכרטה אסכואט רטי מי בחה אנהו ני מי ⁵⁴הורא רטי כל בחה לבאט כאו וירו סאר לא ⁵⁵הוטה «ich bin des männerkönigs Sudāšn (سوداشن) gemalin, und wenn ich gegen meinen gemal schuldig sein solte, oder diser mein sin zu anderem manne neigte, von geburt an biß auf den heutigen tag, und auch, o herr, gegen jemanden ein anderes böses werk (fem.!) getan sein solte, so, mein herr, erhebe dich und friß mich; aber wenn, herr, andererseits(?)¹¹ ich gegen den gemal nicht schuldig bin, und mein tun gut ist, so gib mir, herr, den weg frei (eigl. öffne mir den weg), daß ich (weiter) gehe».

Weiblichen geschlechts sind im altiranischen *âp* 'waßer', *vanâ* 'baum', *zam*, *bûmî* 'erde' — und so erscheinen sie auch in unsern texten: בולאנטצה ¹¹אפה ¹¹בולאנטאכו VS 91.1435 «de l'eau parfumée, bien odorante» (aber

plexes, tels que -ĕn-ĕ, -ĕ-ĭk». — Auch al Birûni kennt schon das suffix -ĕ, wenn er in seiner Chronologie bei den soghdischen monatsnamen folgende bemerkung ein flicht: «Some people add a Jim (ج) at the end of نيسن and خوشوم, and pronounce نيسنج and خوشومنج; they add a Nûn and a Jim (نج) at the end of نساك (so!) and زهدا and pronounce نساكنج and زهدننج» (Sachau's übersetzung p. 56). Und ibid. pp. 82, 221 f. fûrt er bei den monaten nur die namen auf ج an. Vgl. noch Berl. Szgsb. 1907 p. 8, wonach زهدنج* die richtige form wære, und in Berliner soghdischen fragmenten alle monatsnamen auf -ĕ auß gehn.

11) ST 20.6 זאטי צן מנא זאטי Mt 21, 37 ἐντραπήσονται τὸν οἶκόν μου, etwa «vil-leicht», wie der heraußgeber übersetzt.

Известия II. А. II. 1913.

אִי 868 סֵם אַפּוּיָה, 11 בּוֹלָאנְטֵךְ סֵם אַפּוּיָה (in der masculinen form). Die ware bedeutung von סמאלן keune ich nicht, doch dürfte es schwerlich ein adj. sein. Ferner: רַטִי זֹכָה אַפּוּיָה וְנִטְנָן הָאִי רַטִי 600 «und diser fluß war so groß. . . . und gar («tout à fait») furchtbar und an im war weder ein schif noch eine furt (?); vgl. ST 60,1 פֶּר [יִרְדָן] רוּטִי פְּעָאם (Io 1,28) πέρσαν τοῦ Ἰερδάνου.

אִכּוּ נִי אוּיָה טַאִיוּאֵאנְטִי בְּרַחֵר אַרְטִי הָאִי 1118 נִי וְנֵאכְה נִשְׂאִילֵאמְצָה «wo disen kindern ein vihâra gemacht war, und bäume (collectiv) gepflanzt», vgl. הָרַבִּי הָרַטְבֵּרְצֵה וְנֵאכְה «vile eßbare (frucht) tragende bänne» (collectiv).

אִפּוּיָה אַחַר לְבָרִי צִנְנָן אַבְטֵן זִנְכָאן 15b רַטְנֵנוּ פֶּטְסֵאחְטֵךְ נִי זֹכָה זֵאִיָּה אִישְׁפָּרָה «und das tor war mit sibenfältigen edelsteinen geschmückt und die erde mit jaspis und perlen geschmückt».

Ferner: זֵרְהוֹנְצֵה 961 זֵאִיָּה «la terre aux légumes» (warum nicht «grüendes land»? צִנְנָן נוֹא טֵ אַבְסַאנְהוֹנְצֵה 718 זֵאִיָּה אִפּוּיָה אַהֲטֵאִים; (زريرون یعنی سبز وخرم) «von neunhundertmeiligem lande bin ich gekommen»: vgl. צִנְנָן לֹרִי זֵאִיָּה 32° und öfters «auß fernem lande», זֵאִיָּה 459 «d'une terre distante» (aber 739.28° וּלְבֵיט וּלְבֵיט 637.686), sonst genetivconstruction (aber 578 וּלְבֵיט 486.550.608.665.776. Endlich: רַטִי יָךְ רַטִי 900 אַחַר וּיְטֵר אוּיָן לְהַשְׁמִיָּה צִנְטֵרֶסֶר אִרְטִי אַחַר סוּלֵאֲשֵׁן כִּבְנֵי זֵאִיָּה שׁוֹא רַטִי 900 אַחַר אִפִּישִׁסֶאֶר טִיכֹאֹשׁ רַטִי וּיָן וְאֵנֵאכְה זֵאִיָּה אַכּוּטִי זֹכָה כְּנֵלָה וְנִיאַט רַטִי שׁוֹ מֵאִיל 2 פֶּטְוֵאמְצָה זֵאִיָּה נִי בְּרַאִיזְכָּה נִי שִׁיכְטָה 3 וּיָן צִאנְאֵכּוּ נִי זֹכָה «und diser Sudâšn nam abschied, und er gieng hinauß in jene steppe hinein; und diser Sudâšn war ein wenig (stück) land gegangen und er blikte rükwärts und sah eben das land, wo jene stadt (gewesen) war, und sah es gleich wie verlaßenes (? «isolée») land und dürrland und dornen (? «et ensoleillée et desséchée», aber das können keine adjectiva sein), ganz wie jene übrige steppe». Eben so 228 וּסֵן אֲנַהֲטָה כּוּמָה לְרִי אִשְׁכֵּאנְפּוּ פִּנִין 229 אַאִזֹּאן «à cause des êtres vivants des cinq formes d'existence des trois mondes de l'univers présent»; und ganz analog beim worte «welt»: רַטִי מִי כַּחַה אַאֲחֵלֵאכּוּ בּוּי נִי אִזּוּ זִכּוּ 529 אֲנַהֲטָה צִמְבֵּאֶר אִבְצֵאנְפֵּל לְרִי אִשְׁכֵּאנְפֵּךְ 530 פִּנִין «que ce mien vœn se réalise: que je sois moi-même parasol pour les êtres vivants des cinq formes d'existence des trois régions des quatre nnivers présents». Vgl. ST 43,15 אִינְיָ פֶּצְמַפְדִּי אִזּוֹנֵט (Luc 16,8) οἱ υἱοὶ τοῦ αἰῶνος τοῦ τούτου; 81,14 צִן פֶּצְמַבְדְּצִיק קְטֵאנִי פִּידֵאֶר «um der welt sünde willen». Dazu gehört tphl. זִמְבוּרִינ, das wol nicht 'weltal' bedeutet, sondern wie 312 אִיִּסְמַל «wer zur welt gehört», vgl. چالنیان «die lente».

Endlich sind weiblichen geschlechtes die zehner der altiranischen zalwörter, daher: פילה LXXX אנסאורכרצה⁶⁵ «80 [aw. *astáiti*] éléphants portant des choses inappréciables», während sonst, wie zu erwarten, . . . אנסאוראכנ⁶⁸ פילאנה חושאו u. dgl.

Ich lasse nun eine reihe von wörtern concreter und abstracter bedeutung folgen, deren geschlecht historisch nicht nach zu weisen ist, die aber ganz eben so behandelt werden, wie die vorher besprochenen einst sicher weiblichen substantiva.

Zunächst gehören hieher einige abzeichen der königlichen würde udgl.: אכטרטנאינצה^{19b} כסאאכה פּרלאחטצה האי רטי שן פר צופר אכטרטנאינצה, fast eben so 346, vgl. noch 520.1422 (aber פרלאחטאכו האי ° רטינאינצה⁶² אבטא) «und über inen (den elephanten) waren sibenujewelige (mit den siben arten von edelsteinen verzirte) schirme auß gebreitet». ° אכטרטנאינצה שאיכנאיך ° 1422 «des parasols de cour aux sept joyaux». רטינאי פטסאחטצה ° 1169 «ein jewelengeschmükter schirm» (aber ° רטינאי פטסאחטך °). Hier sehen wir das selbe schwanken, wie oben beim worte אאך. — Diadem: רטינאי^{40c} צנן. — Kranz: ms. כּוּדאנדין אפסאך MII, 98. — Palankin: צנן כנלה ביכסאר¹²⁵⁸ ניזאי אוי זירנינצה רטינאי פטסאחטצה כונאכאר ניכטי שואי אסכון «(der minister) war auß der stadt hinauß gefaren (und) zog dahin in seinem goldenen edelsteingeschmükten palankin sitzend» (aber כונאכארה זירנינאיך כונאכארה 1421). — Teppich: רטי זכו זאכט³⁸⁰ צנן ורטן ואחאיז רטי זכו זירנינאיך³⁹⁰ ורטן לנן אנהטצה פרשטאך אוין פראמן⁴⁰⁰ לכאר לאבר «und er hob die kinder vom wagen und gab disen goldenen wagen mit den vorhandenen(?) teppichen (collectiv) dem brahmanen zum geschenk».

Ferner: רטי בן¹¹⁰⁶ ךך יאטמינין ושנאיט DN 58 «cet usñiṣa charnu». — «und euch kindern ist die weiße wange schwarz geworden vom unbedekt sein (manque de vêtements), wörtlicher) in' der sonnen». — ms. זוקיאמינין אאונד = tphl. פּרזינדאן עי דרודי MII, 101 «kinder des heiles» (aw. *frazañti* ist fem., *xuññi rāzñ* «tochter»). — רטי בן זאטאטי אכרטי זכה¹⁰⁹⁹ אאזאטצה כהאנאיך «und euch kindern ist geworden (ener) edles königliches selbst zu magd und knecht» — xs. פטהאטברמינין טרסאכאני אנצמן ST 87, 24 «eine apostolische gemeinde der christen».

Endlich: אסכפך חנין זאר DN 28 «une force corporelle complète». — מנא ני כהא¹⁴⁰⁶ צאבאכה סאר זכה פרמאנה ואחונצה רטי פר חרבאו כאו שמאחו³⁹² סאר אאלצו «mir, o herr, (ist) von euch das gebot ein solches». — הואנה אכרטיצה ניכטי «und mit wißen ist gegen euch keinerlei sünde (von

mir) getan»; vgl. oben p. 1133 — ms. נרשין וראן ST 62,6. 63,7.12 «ewiges leben», vgl. 31,9. (13,4?): das msc. steht im satze פרום בומה אאלאך נושאך ניסט²²⁶ «auf dieser welt ist niemand (nicht «rien») ewig».

Das sind die fälle, wo die feminine function des suffixes -č, -čŕ mir klar zu tage zu ligen scheint, wenn auch, wie einige beispiele zeigen, eine auß gleichende tendenz sich schon geltend zu machen beginnt. Ein par stellen (1413. פראלאאני 1289. צי פראאמצה 205 ff. 1080) sind mir nicht klar geworden und musten daher unberücksichtigt gelaßen werden.

Nicht hicher gehörig, weil Neubildungen — warscheinlich mit defective geschribenem אינין «frau» yaglin. inç — sind die folgenden wörter: פראאמנצה 1242 «brahmanenfrau» neben פראאמן msc.; שמני ני שמנאנצה DN4 «blikṣus et bhikṣuṇīs et upāsakas et upāsikās», vgl. שמני שמנאנצה VJ 120.

Außer dem suffix צה ין glaube ich noch weitere spuren einer femininmotion auf -i gefunden zu haben. Sie heben sich allerdings nicht so deutlich hervor, wie zu wünschen wäre, da ה und י am wortende gar manche function zu vertreten haben. Immerhin sind die gesammelten beispiele so frappant, daß sie verdienen auf gefürt zu werden: פריאן פריטמה³⁰¹ הוטאיניה «reine la plus aimée des aimées» (msc. פריטם זאמאכו 1149, vgl. 251) — פריה הוטאיני 309 פריה 1074 פריה 905 (aber פריה 793.799.802.1144) — הראנרה הוישמרה הוטאיניה 1506 «reine souveraine» — die königin sagt אכרמאים 2 «ich bin schwanger geworden» (zu گران¹³).

Zu den oben an gefürten זאיה לורי und זאיה זלביטה⁹ stellt sich noch זאיה זפרטה⁶⁴ כבה זאיה זפרטה «la terre fut purifiée» (ms. זפרט זפרט), und zuletzt könnte auch der außdruck für «tag» fem. sein: זאיה זפרטה 885 «der achte tag» (aber זאיה זפרטה 885 «ist auf erstanden am dritten tage»), dann wäre זאיה זפרטה 67,12 «der sabbat» die ergänzung eine ser glückliche.

Wie dem aber auch sei, an der behauptung muß ich fest halten, daß das Soghdische in manchen fällen noch eine lebendige femininbildung besitzt, und ich zweifle durchauß daran, daß eine einleuchtendere erklärang der an gefürten erscheinungen sich werde finden laßen.

13) Nicht hicher stellen möchte ich זאיה זלביטה 1084 «elle s'assit *soumise*», vgl. aber aw. airimē nišhidaēta «sol stil sitzen», armaēšad, also «sie sezte sich stil bei seite». Auch זאיה זפרטה «et ta femme *zélée* auprès de toi je la laisserai» und זאיה זפרטה «S. prit Mandri *zélée*» kan ich nicht an erkennen, da זאיה זפרטה offenbar cas. obl. (loc.) ist, vgl. زینوار یافتر and زینوار دادن (also «pfand») nnd die ableitung des letzteren wortes von air. *zainah M-t. I p. 79 — also «zur hut, zum pfanden».

5. *Das verbum substantivum.*

Nachdem somit das Soghdische in den drei erscheinungsformen, die uns überliefert sind, genügend characterisiert erscheint, wende ich mich zu meiner directen aufgabe, der erneuerten untersuchung des in den christlichen texten erhaltenen dialectes, und beginne mit dem höchst eigentümlichen verbum.

Zunächst betrachten wir das verbum substantivum, da es in mereren späterhin zu besprechenden bildungen zur anwendung kommt. Zu den schon bekannten formen haben sich im Xs. keine weiteren gefunden, bemerkenswert jedoch ist, daß auch hier in der zweiten und ersten person meistens das fürwort hinzu gesetzt wird, wie auß folgender aufstellung zu ersehen.

— sg. 1 אים זי 54,12.18. 58,4. °ני...זי 59,19. זי °א 48,20. זי °א 58,6. 75,20.

— sg. 2 איש 58,5. °ני טעו 58,3. 59,14. טעו °א 37,3 (felt im Wörterverzeichnis). 47,15. °ט °ני 75,14; in ein wort geschriben אישטעו 25,18.19. 43,8.11. 58,6.

— sg. 3 bißher nur mit der negation verschmolzen nach zu weisen ניסט 8,10. 45,7. 83,10-12; die zugehörigkeit an zeigend, mit nach gesetztem טוא 37,21. [ניניסא] 55,19. Substantivisch in wendungen mit ון 21,12. ἀπολέσαι. בו 41,2 ἀπολεσθαι; auch 3,3 ist באט oder בי zu ergänzen (ἀπολέγηται), waß der heraußgeber nicht verstanden hat.

Sonst erscheint für altes *asti* צַי (xčʔ?), worin meiner meinung nach das pronomen וֹ stekt: vgl. yaghn. -x 'ist' (= pron. ax 'diser') und das der 3 sg. eben da an gehängte -ui.

— pl. 1 אימאך 82,2, offenbar für מאך אים; die bemerkung über 'imā ST 96 bleibt mir unverständlich.

— pl. 2 אישטא 21,15. °א שמאך 45,14. °א...°א סעטמאן ש 83,5.14. alle ir... seit. °א אישטא 10,11. 83,16. 18; 84,21 felt wol שמאך.

— pl. 3 לַנט 10,10. 43,16. [50,6]. 84,19 ist die lautgesetzliche form, bei der verschmelzung aber fällt der hauchlaut fort: קנטט. מאטנט. ויסטנט (s. beim pf. med.) und, wie unten p. 1141 an geführt, אימסנטקא.

Im Bs. haben wir einen größeren formenreichtum. Ps. sg. 1 אים 2 איש 3 אשט 3 אשט und ניסט neben הצי ms. צַי. צַי; aber auch das pronomen אתה VJ 917. DN14. pl. 2 am pf. med. אשטאטל 115.958. אשטאטל 151 'seit gekommen'. 3 הנט und verschmolzen אשטאטט 143. Conj. 1 האן 1050,55. 3 אט 298 ff. האט 1448 u. ö. Impf. sg. 3 אש אש yaghn. *ai, ai*. pl. 3 אשט 25^b. אשט 1241.

6. Die verbalen bildungen vom praesensstamme.

Wie in allen neueren iranischen sprachen, mit ausnahme etwa des jüdisch-tätischen, geht auch die verbalflexion auf zwei stämme zurück, und wir betrachten zunächst den praesensstam.

Imperativ sg. 2 פשא $\epsilon\acute{\alpha}\chi\alpha\psi\sigma\nu$. סנאי wasch. פֿרמאי befihl. אנצאי $\mu\epsilon\tilde{\nu}\sigma\nu$. ניד sez dich. פצעאי nim. אם nim. נפים schreib — und mit an gehängtem \acute{a} : שוא geh. ברא bring — בא 47,7.11. sei. קונא mache.

— pl. 2 יטא 31,15 gehet(? beides zweifelhaft¹⁴). ונטא machet. פֿכשנטאי $\pi\alpha\rho\epsilon\beta\epsilon\sigma\theta\epsilon$. וינטא sehet. ורנטא glaubet. טשטא $\varphi\epsilon\tilde{\nu}\gamma\epsilon\tau\epsilon$ (wol von *tač*, vgl. אישט sg. אין 'ding', שאשט $\delta\epsilon\tilde{\alpha}$). עוהטא bittet. פצעאותא (sic) 81,13. פצעווא 78,10. נא וידאסטא ניאסטא 81,12 אאסטא 81,9 (sic). נאסטא nemet hin. וידאסטא נא wundert euch nicht. מרוסטא (unsicher) betastet. איסטא kommt. פטעושטא höret. ערבטא (sic) wißet. סוקטאי weilet. כֿורתאי (sic) eßet. אברטא bringet herbei. תברטא gebet. נא פצקוירטא נא fürchtet euch nicht — mit bindevocal(?) אוסטיתא (sic) stellet hin. נא אושטיטא נא steht nicht auf — בוטא. Der wechsel von ט und ת in der endung scheint ganz willkürlich zu sein, vgl. 2 pl. ps.

Man beachte, daß im prohibitiv נא steht, in den übrigen fällen נָ (b. beide male לא).

Im Bs. erscheint im sg. gleichfals der reine stam, mit oder one an gebängtes א, im pl. aber gibts drei endungen: שולא VJ 75 geht. כונלא 1122 machet. חונלא 75 rufet. ווארטלא 9^b keret zurück — אאניל 1381 bringet, sg. אאנאי 1248. ראייל 8^b weinet. פצהאול 958 empfanget. חויל 1215 bittet. פויל 1122 schlaget. טכאישל 24.10^a schauet nach, und eine reihe von beispilen auf יאיל, welche sich villoicht zum optativ stellen ließen.

Imperativus emphaticus pl. 2 תברטאסק 81,16. פצקוירטא סקן 9,4; aber in der transcription ist der lezte buchstabe in klammern gesezt; waß steht nun im originale?

Über die an gehängten סק und סקן s. u. beim praesens emphaticum.

Praesens sg. 3 שוט ST 90 nota (lis *saut*). פטארט harrt auß. אָאנט bekennt sich. אמפרט fällt. שאשט es zimt sich (wie DN 65.85, aber סאצט VJ 211 ff.). פנישט verliert. פֿראיפֿט (das א ist zweifelhaft) leuchtet. אברט bringt. דארט hat (nur mit bei gefügten subst. oder adj., sonst dients zur bildung des perfectum activum). ברט findet. זעקרט ruft — בוט; je ein mal ונטאי und סיך scheint, $\delta\epsilon\alpha\tilde{\alpha}\tilde{\tau}$ ¹⁵). Das beispil שאשט beweist unwiderleglich, daß ich MSt. 171

14) In der stelle 49,12 ist selbstverständlich פט[ווא]יטא $\chi\alpha\chi\alpha\kappa\epsilon\kappa\epsilon\tilde{\alpha}\tilde{\tau}\epsilon$ (Luc 19,27) zu ergänzen und nicht der participialstamm(!) ein zu setzen, vgl. yaghn. $\tau\gamma\chi\acute{\alpha}\tilde{\nu}$, $\tau\gamma\chi\alpha\tau\alpha$ 'töten'.

15) Fraglich, da alsbald darauf eine lücke folgt. Doch vgl. VJ 285.289 לא סיט וואגנט villeicht: «scheint nicht erkennend» d. h. bei bewustsein («resta insensible»). zu einem stamme (א)ס,

recht hatte das ms. פרמאית *framâit* lesen zu wollen, nach analogie des yaghn. φᾶρμαίτ-ιουτ, denn stünde ein vocal dazwischen, so wäre das ε des stammes nicht in s über gegangen, ganz wie in der 2 pl. imp. טשטא.

Im Bs. wechseln beide endungen ט- und טי- one sichtbaren grund.

— sg. 2 טעו רובי טעו. ויני טעו. סוכאי טעו *αἵρεσις*. ויני טעו. ertest. ויאמי veraußgabst. [ק]אמי wünschest. Die beiden leztern beispiele könnten aber auch zum optativ gehören, da das pronomen felt und sie von der conjunction קט 'wenn' regiert sind. Im pf. act. ist überal דארי geschriben (bs. לאראי).

— sg. 1 ווורטם וו ווורטם (bs. ווארטאם 431); nur diß einzige beispil.

Im Bs. enden die beiden personen auf אי- and א-א. Die ms. formen ויני u. s. w. sind M II, 100 übersezt als 2 sg., waß z. b. bei ויאבטיי nicht stimmt; darum laße ich den unvolständigen saz hier lieber auß dem spile.

— pl. 3 פטעושוט סוקנט. אושטיטן סוקנט. ניסטן ס. שיקרנט. בנט. — ווטנט.

Im Bs. wird plene geschriben אאטאנט 191 nemen udgl.

— pl. 2 פטעושוטא. ניאטאטא. עוואטא.

Im Bs. erscheinen wider die selben drei endungen, wie beim imperativ; ich setze alle Leispile her: וילא 1102. טבאוטל 1101. אאנאיל 1383 (oder opt. ?). וילאטאיל 1380.

— pl. 1 geht auf יים auß, wie die zusammen gesezten tempora zeigen.

Im Bs. aber scheint der vocal des suffixes é zu sein, vgl. בראים 1320. לאראים 626. מיראים 366.

An die fertigen praesensformen treten nun noch drei elemente סקן. סקן und וקן, und werden ser häufig mit der verbalform zusammen geschriben, eben so wie stäts die silbe קא, welche das futurum bildet, wie wir sehen werden. Über die herkunft diser drei elemente, die gewis unter einander in näherer verwantschaft stehn, weiß ich nichts zu sagen als daß אסכו* ursprünglich ein selbständiger verbalstam gewesen sein muß, wie seine flexionsfähigkeit in den anderen dialecten zeigt. Auch die feineren nuancen in der function und dem sinne diser formen laßen sich bei dem geringen umfange

der in ארענוק בען וארסיא מנטן; פר מאך ST 31.11 διὰ σπλάγγων ἐλέους θεοῦ ἡμῶν (Luc 1.78) und εὐδοκίᾳ ἀγαθῶν ἐλεος μετ' αὐτοῦ (Luc 10.37) erscheint, so wie an folgenden stellen des VJ, welche mir aber in irer construction nicht klar geworden sind; auch der herausgeber übersezt sie nur annähernd. ארי אפני בהא סיאיס «seigneur, pitié pour nous!» (1 pl.) — רטי ווארטי חוואכני ווארי אסיא «(et, seigneur) dites qu'il soit fait pitié» — רטי ווארטי חוואכני ווארי אסיא «il sentait de la pitié pour qui demandait» — רטי בי צא ווארי אסט סיאיסי «on les prive(?) de pitié», waß nicht richtig sei kan, da בי encl. 2 pl. ist und das pte. von אס 'nemen' ארייט 1227.1365 heißt. Vgl. noch וואריאסט חנאבאי ווארי אסייט 1111 «mais Mandri ne cessait pas de gémir»; beide mal könnte וואריאסט superlativ sein. — Wie verhält sich aber hiezu סינרארט ST 29.14 ἰδοῦτε?

רופא 'pfikte'. הרבא 50^b 'ergrif'?' ונא 'tat' (woneben eben so häufig das mir unerklärliche ונשא — ונשא — pl. 3 בנש 3. Das an lautende א in אפרסא und אבא ist wol schwerlich als augment auf zu fallen.

Imperfectum continuum sg. 3 זאירקן בא סק 16,17 'redete'. 32,16 זאירקן בא סק (Luc 1.80).

Imperfectum definitum sg. 3 מאעונט 16,18 ἐπεσκιάσαε 'bedekte' (Mt 16,18).

Im Bs. scheint dises praefix, dessen herkunft ich nicht kenne, noch eine nebenform מנ- zu haben (vgl. ms. מנמאצאנר M II. 97 'sie verfertigten'), wenn dises n nicht als praeverb zu erklären ist. Ich kenne folgende beispiele: מנחז 91 fl. 'stig hinauf', pl. מנחזאנט 854.67, vgl. אנהז 19^d 'erheb dich'; מנצא 436 'hörte mit klagen auf' u. öfter, מנצאאי 808, sogar מנצאאי 1116, vgl. oss. ännain. ännajyn 'auß ruhen', ännoj 'ruhe'. Und für die nebenform: מנחז (לרחז) אנהז 18^d.791.1114.1277.1332 'fat saisi d'angoisse (extrême)' udgl., vgl. טרעזאי קתארנט. אט שי טרעזאי קתארנט ST 53.6 זאז παρβιάσαντο αὐτόν (Luc 24,29); מנשטאי 960 'zeigte', xs. stam אשט(א) מנכראף; 1000 'se souleva'.

Conditionalis sg. 1 זאירקן בא סק 49,1 'ich wäre gekommen'. — pl. 2 ורנטישטא 75,7 πεπιστεύατε. Dazu kenne ich biß jezt nur noch ein einziges beispil, und zwar auß dem VJ und für sg. 3: רמי זכה 1023 מנשטראיה לנגן מאן כחא 'und diese Mandri dachte in irem sinne also: (sicherlich (?¹⁹) dürfte diser Sudášn diese kinder jemandem zur gabe gegeben haben'. Ich kan mir diese form nur durch eine sonderbare verschmelzung mererer elemente erklären: inf. + בוט + dem bekanten tphl. הי = شط = سرف = welches aber sonst im Soghdischen noch nicht nach gewisen ist.

Damit wären alle vom praesensstamme ab geleiteten formen des verbi finiti in irer überraschenden manchfaltigkeit in eine vorläufige ordnung gebracht. Denn ich schmeichle mir nicht den syntactischen wert jeder einzelnen bildung immer richtig ab geschätzt zu haben, woher denn auch die von mir gewälten benennungen mancher zurechtstellung werden unterligen müßen, so bald unsre kentnis durch weitere texte gefördert sein wird.

19) זאירקן בא סק könnte 2 sg. imp. sein und 'urteile' heißen (vgl. سق KN 3,14), denn diese bedeutung hat es an nähernd in den xs. fragmenten: 87,20 פר נמאי 'zu richten'. 63,15 זמאיסקן. 48,18 זמאיסקן; aber auch 41,2 זמאיסקן. 57,14 זמאיסקן. 19,13 זמאיסקן. Unser זמאי findet sich öfters im VJ, aber jedes mal anders construiert: mit dem opt. 1034, conj. 1457. und prs. ind. 1152. — Ich wil aber nicht verschweigen, daß noch eine combination möglich wäre, wenn man folgende phrase in betracht zieht: 30,9 זמאיסקן בומא אפני רונצאק (Luc 1,66). Dann wäre זמאי etwa in זמאי + נ = זי zu zerlegen, — aber das ש?! — Oder sollte es gar mit xs. זמאיסקן zusammen zu stellen sein?

О верхне-юрскихъ окаменѣлостяхъ изъ Аргенти- ны¹⁾.

Д. Н. Соколова.

(Представлено въ засѣданіи Физико-Математическаго Отдѣленія 27 ноября 1913 г.).

Весною 1912 года О. О. Баклуидъ, работая въ качествѣ петрографа Геологическаго Учрежденія Аргентины въ территоріи (Governación) Neuquén, нашель среди окаменѣлостей киммериджа плохо сохранившіяся пелециподы, обратившія на себя вниманіе сходствомъ съ ауцеллами. Для выясненія этого оба найденные штуфа съ ними были присланы мнѣ.

Большинство этихъ пелециподъ принадлежитъ къ неподдающимся опредѣленію видамъ *Pecten*, *Lima* и формамъ, похожимъ на описанную Берендсеномъ подъ названіемъ *Anomia* (?) sp. (по которой, почти навѣрное, не есть *Anomia*), но одна, отпренарировать которую удалось лишь съ большими затрудненіями, оказалась вариациею *Aucella scythica* D. Sok. (вѣроятно, это *mutatio descendens* этой формы). Въ слѣдующую (1912—1913) зиму поиски въ этихъ слояхъ не доставили болѣе окаменѣлостей, но О. О. Баклуидъ прислалъ мнѣ на изслѣдованіе 18 небольшихъ штукъ изъ двухъ непосредственно выше лежащихъ горизонтовъ той-же мѣстности.

Самый верхній изъ послѣднихъ (изъ него только одинъ штуфъ былъ присланъ на образецъ) оказался нереноленнымъ ядрами аммонита *Hoplites microcanthus* (Régnon) Burck., который, по г. К. Буркгардту, характеризуетъ верхній титонъ Аргентины.

Въ нижележащемъ горизонтѣ, представленномъ 17 штуками, очень часто попадаются, иногда нереноленные породы, аммонитъ *Neumayria Zittli* Burckh. g. et sp. (*Neumayria* non Nikit., nec. Bayle) по гг. Буркгардту

1) Предварительное сообщеніе.

и Гаупту, характерный для нижняго титона Аргентины. Въ одномъ изъ этихъ штукъ удалось найти вполне сохранившееся (но деформированное нѣсколько давленіемъ) ядро лѣвой створки *Aucella Fischeri* d'Orb., именно той ея вариации, которую А. П. Павловъ выдѣляетъ, какъ особый видъ *A. Streemoukhovi*. Это форма верхней части нижняго и нижней — верхняго волжскихъ ярусовъ, соответствующихъ среднему титону.

Сохранность окаменѣлостей очень плохая: раковины совсѣмъ нѣтъ, а каменныя ядра иногда до неузнаваемости деформированы давленіемъ. Къ счастью, какъ разъ названная аунелла принадлежитъ къ наилучше сохранившимся изъ окаменѣлостей. Изъ числа такихъ-же оказался также *Inoceramus Backlundii* n. sp., форма, описанная мною съ р. Бурей какъ *In. cf. ambiguus* Eichw. Название пришлось дать новое потому, что Эйхвальдъ первоначально (1866 г.) описалъ подъ названіемъ *In. ambiguus* форму, которую слѣдуетъ считать тождественною съ *Inoc. retrorsus* Keys., и лишь послѣ (1871 г.) присоединилъ къ ней ту, съ которою я находилъ сходство въ экземплярѣ съ Бурей. Слѣдуетъ отмѣтить, что въ описаніи коллекціи академика Шмидта съ Бурей я изобразилъ аммонитъ, въ которомъ Лагузенъ находилъ сходство съ *Cardioceras*, по который болѣе похожъ на *Oxy-noticeras* (на Бурей слонъ съ нимъ относится къ верхнему Волжскому ярусу или берріасу, и потому въ нихъ *Cardioceras* и быть не можетъ) и на *Neumayria* Burckh.

Кромѣ этого шюдерама, сходство котораго съ Бурейскою формою несомнѣнно, есть еще нѣсколько экземпляровъ, похожихъ на *In. retrorsus* Keys. и одинъ, напоминающій *In. lucifer* Eichw. Сверхъ того одну часто попадающуюся форму я описываю подъ названіемъ *In. argentinus* n. sp.

Палеонтологическое описаніе и обзоръ фауны будутъ напечатаны въ изданіи Аргентинскаго Геологическаго Учрежденія.

Ueber Regeneration bei Pantopoden.

Von W. Schimkewitsch (V. Šimkevič) und V. Dogiel.

(Der Akademie vorgelegt am 28. November (11. December) 1913).

I.

Die Regeneration der Gliedmaassen ist, angesichts deren ausserordentlich grosser Länge, bei den Pantopoden höchstwahrscheinlich eine sehr verbreitete, wenn nicht allgemeine Erscheinung. In St. Vaast und Roscoff wurden Exemplare von *Phoxichilus spinosus* Montagu und *Phoxichilidium femoratum* Rathke mit einem, zwei und drei regenerierten Beinen ange-
troffen¹⁾. Meist weisen die regenerierten Beine die gleichen Proportionen der einzelnen Glieder auf, wie die normalen, und unterscheiden sich von diesen nur durch ihre geringere Grösse, doch ist die Zahl der Basaldornen wie auch der kleinen Dornen auf den Sohlen des 8-ten Gliedes (propodus) an dem regenerierten Bein geringer: wir sehen hier 3—4 Basaldornen, statt deren 4—5 und 5—6 kleine Dornen, statt deren 7—8. Bei den darauffolgenden Häutungen steigen diese Zahlen, wie anzunehmen ist, bis zu dem normalen Verhalten. Den gleichen Regenerationstypus stellt auch *Colossendeis proboscidea* Sabine dar. Es lagen uns zwei Exemplare dieser Art vor: das eine besass ein regeneriertes linkes hinterstes Bein

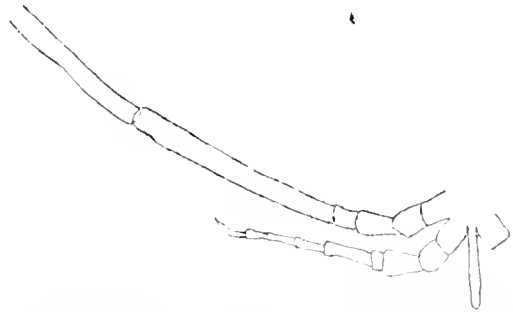


Fig. 1. Hinteres Körperende von *Colossendeis proboscidea* Sabine mit regeneriertem hinterem linkem Bein. Natürl. Grösse. (Schimkewitsch delin.).

1) Schimkewitsch, W. Ueber die Pantopoden von St. Vaast la Hougue und Roscoff. Annuaire du Musée Zoologique de l'Acad. Imp. der Sc. de St. Pétersbourg, t. XIII, 1908. Auf Seite 433, Zeile 11—12 von oben, ist irrthümlicherweise von der Regeneration eines, zweier und dreier *Beimpaare* die Rede, während es sich hier naturgemäss um die Regeneration eines, zweier und dreier *Beine* handelt.

(VII. Extremität) (Fig. 1), das andere dagegen ein rechtes vorletztes Bein (VI. Extremität), welches indessen leider verletzt war.

Bei *Colossendeis* folgt normalerweise auf drei kurze Glieder ein viertes langes, worauf die folgenden Glieder distalwärts an Länge abnehmen, so dass das letzte Glied (8) das aller kürzeste ist.

An dem auf Fig. 1 abgebildeten Beine war die Regeneration offenbar an der Grenze zwischen dem 2-ten und dem 3-ten Gliede erfolgt, weshalb das 3-te Glied bedeutend kürzer ist, als die zwei ersten, während auf dasselbe das längste 4-te Glied folgt und darauf eine Reihe von nach dem distalen Ende des Beines zu an Länge abnehmenden Gliedern.

Der regenerierte Teil des Beines für sich betrachtet, mit Ausschluss der zwei ersten, von der ursprünglichen Gliedmaasse übriggebliebenen Glieder, erscheint demnach im Wesentlichen von ganz normalem Baue, obgleich sein Ende nur bis zur Mitte des 4-ten Gliedes des benachbarten normalen Beines (VI. Extremität) reicht.

Bei *Colossendeis angusta* Sars. findet man den gleichen Regenerationstypus. So war bei einem Exemplare mit regeneriertem rechten zweiten Beine (V. Extremität), welches $\frac{1}{3}$ des normalen entsprechenden Beines an Länge etwas übertraf, die Regeneration an der Grenze des 3-ten und des 4-ten Gliedes erfolgt. Auf die drei kurzen ursprünglichen Glieder folgte ein bereits recht langes 4-tes, und auf dieses die verhältnismässig kurzen, allmählig an Länge abnehmenden 5—8-ten Glieder (die Kralle war abgebrochen). Dieses Bein ist im Vergleich zu dem auf Fig. 1 abgebildeten Beine von *C. proboscidea* durch die beträchtlich grössere Länge des 4-ten Gliedes ausgezeichnet, was das Ergebnis eines späteren Wachstums desselben darstellen konnte.

II.

Abweichende Verhältnisse zeigt die Regeneration der Beine bei *Nymphon hodgsoni* Schimk. aus dem Ochotskischen Meere¹⁾. Am normalen Beine (Fig. 2) folgen bei dieser Art auf drei kurze Glieder drei lange (das 4-te, 5-te, 6-te), welche allmählig nach dem distalen Beinende hin an Länge zunehmen, so dass das 4-te das kürzeste, das 6-te aber das längste ist. Bei dem regenerierten, nur $\frac{1}{4}$ der Länge des normalen Beines erreichenden Beine (Fig. 3) sind die Längenverhältnisse dieser drei Glieder andere, und zwar

1) Wl. Schimkewitsch. Einige neue Pantopoden. (Mit Tafel III-a). Annuaire du Musée Zoologique de l'Acad. Imp. des Sc. de St. Pétersbourg v. XVIII. S. 244—248. 1913.

sind das 4-te und 6-te Glied von fast gleicher Länge, während das 5-te etwas kürzer ist als jedes der beiden.

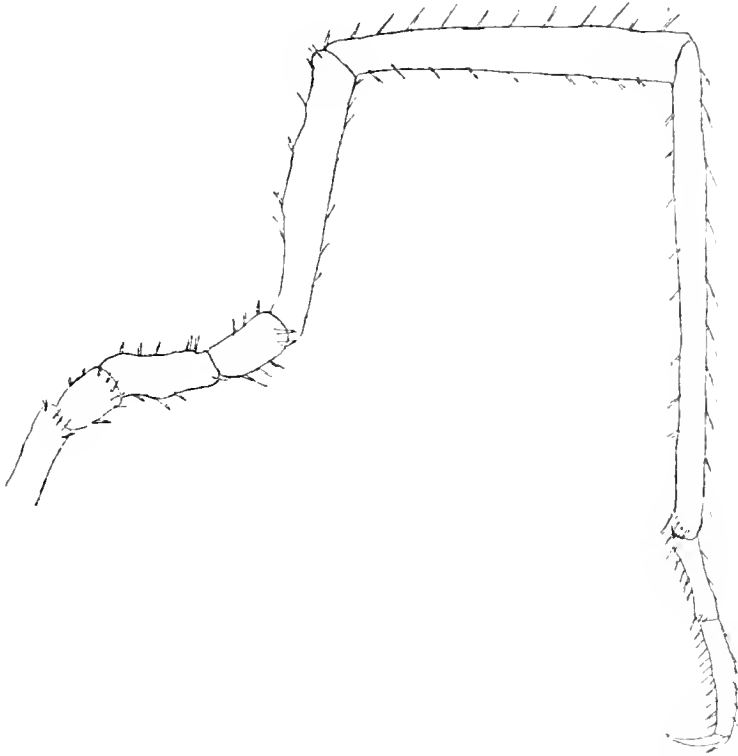


Fig. 2. Normales Bein von *Nymphon lodgsoni* Schimk. (Schimkewitsch delin.).

Ferner weist das 7-te Glied (tarsus) bei dieser Art überhaupt bemerkenswerte Schwankungen auf: es ist bald länger als das 8-te (propodus), bald von gleicher Länge wie dieses, bald dagegen kürzer, wobei letzteres Verhalten bei allen jungen Individuen beobachtet wird.

Bei der Regeneration des Beines ist das 7-te Glied sehr kurz, wie bei normalen jungen Individuen. Das 8-te Glied (propodus) trägt am normalen Beine an seiner Sohle bis zu 25 Dornen, am regenerierten dagegen nicht mehr als 3—4 Dornen. Die Krallen sind am regenerierten Beine dicker an ihrer Basis, während der propodus, wie auch die übrigen Glieder, verhältnismässig viel dicker und beträchtlich ärmer an Härchen ist, als am normalen Beine. Auch in diese Hinsicht erinnert die regenerierte Gliedmaasse an eine junge larvale Gliedmaasse.



Fig. 3. Regeneriertes linkes hinterstes Bein von *Nymphon lodgsoni* Schimk. (Schimkewitsch del.).

Im Verlaufe der nachfolgenden Häutungen wird der Unterschied in den Verhältnissen der Gliederlänge wie auch des Behaarungsgrades sich ausgleichen müssen, doch wird aller Wahrscheinlichkeit nach das regenerierte Bein auch in seiner definitiven Gestalt nach dem Typus gebaut sein, bei welchem das 7-te Glied kürzer ist, als das 8-te (propodus).

Es muss hier noch eine andere Eigentümlichkeit vermerkt werden, und zwar dass in dem regenerierten Beine der Darmfortsatz fast bis zur Basis des 6-ten Gliedes reicht, und dass im Verlaufe des 3-ten Gliedes eine deutliche Einschnürung des Darmfortsatzes vorhanden ist, welche wahrscheinlich der Stelle entspricht, wo die Abtrennung der ursprünglichen Extremität stattgefunden hatte. Zieht man in Betracht, dass der Darmfortsatz nach Durchreisung sich naturgemäss in das Innere des Gliedes zurückziehen musste, so wird man annehmen müssen, dass die Abtrennung an der Grenze zwischen dem 3-ten und 4-ten Gliede vor sich gegangen ist. Diese Annahme wird auch noch dadurch bestätigt, dass das 3-te Glied des regenerierten Beines an Grösse und Gestalt durchaus normal erscheint und angenseheinlich noch der ursprünglichen Gliedmaasse angehört.

Eine analoge Erscheinung sehen wir auch bei *Nymphon mixtum* Kr. aus dem nördlichen Eismeer [nach anderen Autoren ist *N. mixtum* nur eine Varietät von *N. grossipes* (Fabr.)].

Der typische *N. mixtum* besitzt ein sehr langes 7-tes Glied, welches bisweilen doppelt so lang ist wie das 8-te. Im Allgemeinen unterliegt die Länge des 7-ten Gliedes bei *N. mixtum* einigen Schwankungen, ist aber immerhin stets recht beträchtlich, während bei *N. grossipes*, welcher als Stammform von *N. mixtum* angesehen werden muss, diese Schwankungen ebenso bedeutend sind, wie bei *N. hodgsoni*, und zwar kann das 7-te Glied hier länger sein, als das 8-te, demselben an Länge gleich kommen oder sogar kürzer als dasselbe sein. Letzteres Verhalten, d. h. die Verkürzung des 7-ten Gliedes, kann auch bei vielen anderen *Nymphon*-Arten beobachtet werden und stellt wahrscheinlich ein älteres und ursprünglicheres Merkmal dar.

Im gegebenen Falle, wie auch in den vorhergehenden, regeneriert die Extremität ihren tarsus nach dem Typus der jungen Exemplare oder nach dem Typus benachbarter älterer Arten, d. h. die Regeneration weist einen atavistischen Charakter auf¹⁾.

1) In der oben citierten Arbeit von Schimkevitch sind Beweise für die Möglichkeit einer atavistischen Regeneration angeführt (p. 434) und in den 1908—1912 erschienenen Arbeiten von P. P. Iwanoff ist die Möglichkeit eines Atavismus bei der Regeneration bei Anneliden, wo auf regenerierten Kopflappen ebenfalls provisorische Organe wie bei der *Trochophora* be-

Zu den atavistischen Erscheinungen wird man vielleicht auch eine bei der Regeneration von *N. megalops* beobachtete eigenartige Erscheinung rechnen müssen. Ein linkes Bein des 2-ten Paares (V. Extremität), welches von der Gelenkverbindung mit dem lateralen Fortsatz regeneriert und $\frac{1}{3}$ der Länge des normalen Beines erreicht hatte, wies dieselben Proportionen der Gliederlängen auf, wie bei dem normalen Beine, allein die Dornen auf der Sohle des 8-ten Gliedes (propodus) waren anders angeordnet (Fig. 4). Bei

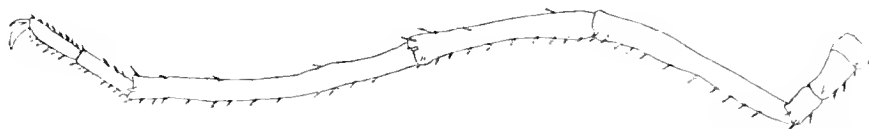


Fig. 4. Regeneriertes linkes Bein des II Paares (V Extremität) von *Nymphon megalops* Sars. (Schimkewitsch del.).

N. megalops sitzen normalerweise die grössten Dornen auf dem distalen Sohlenteile, allein diese Anordnung der grossen Dornen ist bei den Pantopoden überhaupt selten anzutreffen: etwas häufiger sitzen sie auf der Mitte der Sohle, in den allermeisten Fällen dagegen auf deren proximalen Abschnitte. Die distale Lage der Dornen auf der Sohle des 8-ten Gliedes bei *N. megalops* stellt daher wahrscheinlich eine spätere Erscheinung dar. Bei dem Regenerate sassen die Dornen auf der gesamten Ausdehnung der Sohle, wobei sie jedoch in der Mitte derselben die bedeutendste Grösse erreichten.

Die Regeneration kann demnach sowohl an der Grenze des lateralen Fortsatzes und des 1-ten Gliedes, an der Grenze des 2-ten und 3-ten, wie auch an der Grenze des 3-ten und 4-ten Gliedes vor sich gehen, wahrscheinlich aber auch an der Grenze zwischen den übrigen Gliedern.

III.

Bei *Anoplodactylus petiolatus* (Kr.) endlich kann man die Erscheinung einer Spaltung des Beines beobachten, welche wahrscheinlich im Zusammenhang mit der Regeneration steht (Fig. 5, 6). Bei einem von V. Dogiel in Millport (England) gefundenen Exemplare waren rechts nur drei Beine, links aber vier vorhanden, allein das vorletzte (VI) war von geringerer Grösse und offenbar regenerativer Abkunft und das letzte (VII) bestand aus den drei

obachtet werden, durchaus überzeugend nachgewiesen worden (Iwanoff, P. P. Die Regeneration des vorderen und hinteren Körperendes bei *Spirographis* Spallanzani. Zeit. f. wiss. Zool. Bd. 91 1908. und russische Arbeit 1912).

basalen Gliedern, wobei an dem dritten Gliede drei Beine sassen, von denen ein jedes aus einem 4-ten, 5-ten, 6-ten, und 8-ten Gliede bestand. Das 4-te Glied aller dieser drei Beine besass eine unregelmässige Gestalt und



Fig. 5. *Anoploctylus petiolatus* (Kr.) mit dreigeteiltem linken hintersten Bein, von der Dorsalseite gesehen. (V. Dogiel delin.).

das 4-te Glied des inneren Beines war nicht von dem allen drei Beinen gemeinsamen 3-ten Gliede abgegrenzt; die übrigen Glieder dieser drei Beine dagegen waren ziemlich normal gebildet. Die Darmfortsätze reichten in diesen drei Beinen, wie auch in den übrigen, bis zum Ende des 6-ten Gliedes, allein der Verlauf dieser Fortsätze liess erkennen, dass wir es in diesem anormalen Falle im Wesentlichen mit einer dichotomischen Verzweigung zu tun haben, und zwar teilt sich der

basale Teil des Darmfortsatzes in zwei Aeste, von denen der eine für das innere Bein bestimmt ist, während der andere sich wiederum in zwei Aeste teilt, welche für die beiden anderen Beine bestimmt sind.

Das Fehlen eines Beines auf der rechten Seite des Tieres ist nicht ganz begreiflich. Sollte das Tier nicht das ganze hintere Körperende, d. h. sein Abdomen, das letzte Thorakalsegment und noch einen Teil des vorhergehenden Thorakalsegmentes verloren haben, mit anderen Worten diejenigen Teile, welche das hintere Beinpaar (VII) und das vorletzte rechte Bein (VI) trugen, so dass auf der rechten Seite zwei Beine abgerissen wurden (VI und VII), auf der linken Seite dagegen nur ein Bein (VII)? Auf der linken Seite erfolgte dann infolge einer späteren Verletzung des Regenerates eine Dreiteilung des Regenerates des hinteren Beines (VII), während dasselbe auf der rechten Seite ganz unterdrückt wurde, und zwar vielleicht in Abhängigkeit von der Ueberproduction der entsprechenden Beine auf der linken Seite.

Jedenfalls besitzen die Pantopoden, gleich den anderen Arthropoden, wie auch den Vertebraten, Würmen und Echinodermen, die Fähigkeit einer Spaltung der Regenerate, was zu einer numerischen Vergrösserung nicht nur der Extremitäten, sondern auch des Abdomens führt, wie wir gleich sehen werden.

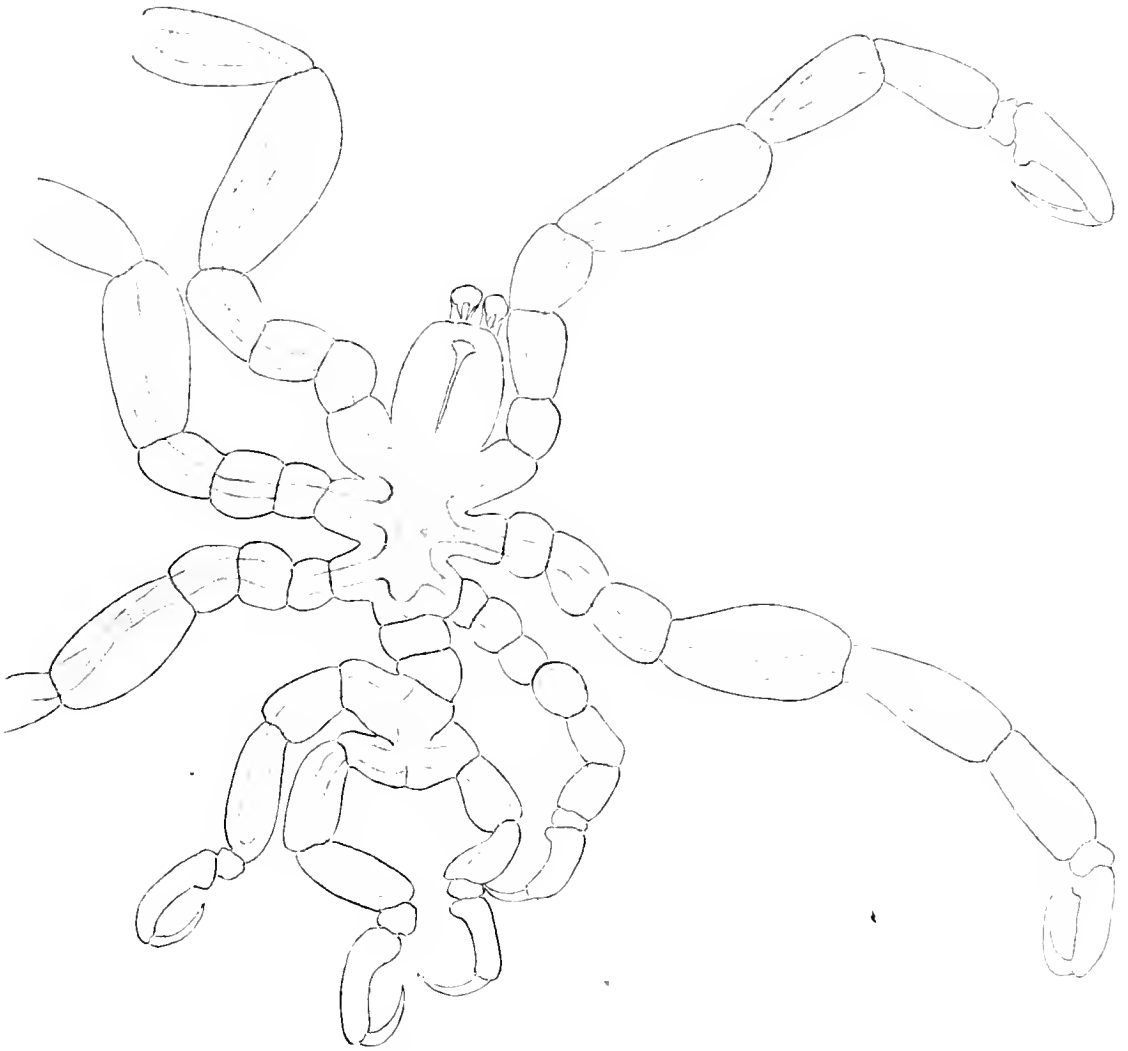


Fig. 6. Das gleiche Exemplar wie auf Fig. 5, aber von der Ventralseite gesehen, und vergrößert (V. Dogiel delin).

IV.

Bei *Chaetonymphon spinosum* (Goodsir) konnten wir ein Exemplar beobachten, bei dem eine Schere der I. Extremität einen anormalen Bau aufweist (Fig. 7): auf der rechten Seite war das 2-te Glied (die Hand) gänzlich abgerissen, während dieses Glied auf der linken Seite der üblichen Haare entbehrte und eine unregelmässige Gestalt anwies, indem beide Scherenäste unbeweglich und weit geöffnet waren. Anomalien, welche z. T. an die soeben

beschriebenen erinnern, wurden an den Scheren des Flusskrebses beobachtet¹⁾ und sind auch in der teratologischen Sammlung des Zoologischen Kabinetes der St.-Petersburger Universität enthalten. Es ist wohl möglich, dass wir es hier mit einer abnormen Regeneration des beweglichen Seherenarmes zu tun haben.



Fig. 7. Anormale linke Extremität des I. Paares (cheliferus) von *Chaetonymphon spinosum* Goodsir (Schimkewitsch delin.).

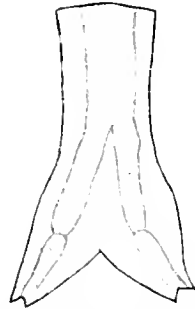


Fig. 8. Zweigeteiltes Abdomen von *Chaetonymphon spinosum* Goodsir (Schimkewitsch delin.).

V.

Loeb²⁾ hat die Regeneration zweier hinterer Extremitätenpaare und des Abdomens bei *Phoxichilidium* beobachtet. Unsere Versuche³⁾, eine Regeneration des Abdomens bei *Nymphon* und *Phoxichilus* hervorzurufen, ergaben ein negatives Resultat, welches indessen seinem Wesen nach wohl kaum als solches aufgefasst werden kann. Wahrscheinlich lagen Defekte in der Ausführung der Versuche vor, welche unter nicht besonders günstigen Bedingungen ausgeführt wurden. Und dies umso mehr, als sogar einander so fern stehende Formen wie *Chaetonymphon spinosum* (Goodsir) (Fig. 8) einerseits und *Pycnogonum littorale* (Ströhm) andererseits (Fig. 9 u. 10) beide bisweilen ein zweigeteiltes Abdomen besitzen. Dabei ist natürlicherweise die Möglichkeit nicht ausgeschlossen, dass wir es im gegebenen Falle mit einer Doppelmisbildung (duplicitas posterior) zu tun haben; allein nach Analogie mit dem, was wir bezüglich anderer Formen kennen gelernt haben, liegt hier höchstwahrscheinlich eine Anomalie regenerativen Ursprunges vor. Bei *Chaetonymphon* (aus dem nördlichen Eismeer) (Fig. 8) war nur der äusserste Teil des Abdomens zweigeteilt, während die Spaltung des Darmes viel weiter distalwärts reichte. Bei diesem Darne war die

1) Nusbaum, J. Kleiner Beitrag zur atavistischen Regeneration der Scheren beim Flusskrebs. Arch. f. Entw. Mech. 24 Bd. 1907.

2) Loeb, I. Bemerkungen über Regeneration. Arch. f. Entw. Mech. II. Bd. 1895.

3) Siehe Schimkewitsch loc. cit. 1908.

Grenze zwischen dem Mitteldarm und den beiden Enddärmen durch deutliche Einschnürungen gekennzeichnet. Der Mitteldarm teilte sich etwa in der Mitte des Abdomens in zwei Aeste, welche durch Einschnürungen von den beiden kurzen, in zwei After auslaufenden Enddärmen abgegrenzt waren. Es war dies ein völlig ausgebildetes, ziemlich grosses Exemplar, so dass man annehmen muss, dass beide Afteröffnungen funktioniert haben.

Bei dem *Pycnogonum* ging die Spaltung des Abdomens und des Darmes noch weiter (Fig. 9). Man kann sagen, dass dasselbe zwei Abdomina besass. Gleich hinter den in das hinterste Beinpaar verlaufenden Darmfortsätzen begannen die zwei einander parallelen

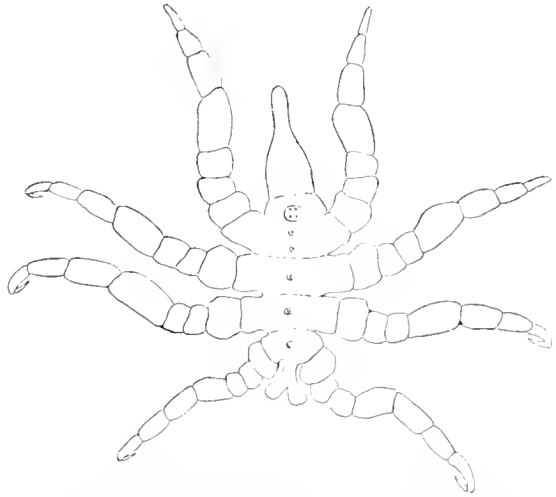


Fig. 9. *Pycnogonum litorale* (Ström) mit zweigeteiltem Abdomen (Dogiel delin.).

Mitteldarmäste, welche sich in zwei dünne, durch ihre Farbe leicht von dem Mitteldarm zu unterscheidende und mit zwei Afteröffnungen endende Enddärme fortsetzten. (Fig. 10). Es war dies auch ein erwachsenes Exemplar.

Unter allen Arthropoden besitzen nur noch Larven (*Ephemeridac*, *Tenebrio molitor*) die Fähigkeit, des hinterste Abdominalsegment zu regenerieren¹⁾, so dass die Regenerationsbefähigung der Pantopoden in dieser Beziehung höher steht, als diejenige der übrigen Arthropoden.

VI.

Die Pantopoden besitzen demnach die Fähigkeit, die erste Extremität (chelifori), die Beine und wahrscheinlich auch die II. (palpi) und die III. Extremität (pedes oviferi) zu regenerieren, wobei die Regeneration der Beine an folgenden Stellen beobachtet wurde: an der Grenze zwischen den lateralen Fortsätzen und dem ersten Gliede, an der Grenze zwischen dem 2-ten und 3-ten Gliede, an der Grenze zwischen dem 3-ten und 4-ten Gliede; es ist indessen wohl möglich, dass die Fähigkeit zu regenerieren auch den übrigen

1) Hübner, O. Neue Versuche aus dem Gebiet der Regeneration und ihre Beziehung zu den Anpassungserscheinungen. Zool. Jahrb. Abt. f. Syst. Bd. XV. 1902.

Megušar, Fr. Die Regeneration der Coleopteren. Arch. f. Entw. Mech. Bd. XXV. 1907.

Gelenkungsstellen der Beine zukommt. Ebenso besitzen die Pantopoden die Fähigkeit ihr Abdomen und vielleicht auch das letzte (und vorletzte nach Loeb¹⁾ Thorakalsegment zu regenerieren.

Die Regeneration kann bei den Pantopoden auf folgende Weise verlaufen:

1) Das regenerierte Bein kann nach dem Typus der ursprünglichen Extremität gebaut sein, d. h. gleiche Längenverhältnisse der Glieder und die gleiche Bewehrung aufweisen und sich anfangs nur durch die geringere Grösse und geringere Anzahl von Dornen unterscheiden.



Fig. 10. Hinterende des auf Fig. 9 abgebildeten Exemplares bei stärkerer Vergrößerung (Dögiel, delin.).

2) Das regenerierte Bein kann einen anderen Bau aufweisen, als die ursprüngliche Extremität. Bei denjenigen Arten, wo die Längenverhältnisse der Glieder individuellen Schwankungen unterworfen sind, kann das Regenerat nach einem Typus gebaut sein, welchen man als den ursprünglicheren ansehen darf und der gewöhnlich bei jungen Individuen ausgesprochen ist; in anderen Fällen ist das Regenerat in Bezug auf die Längenverhältnisse der Glieder (ein kürzestes 7-tes Glied) und zum Teil auch in Bezug auf die

Bewehrung (Anordnung der Dornen auf der Sohle des 8-ten Gliedes) nach dem Typus nahestehender, wahrscheinlich phylogenetisch älterer Arten gebaut.

3) Das Regenerat (I. Extremität) kann ganz anormal gebaut sein.

4) Das regenerierte Bein und das regenerierte Abdomen können die Erscheinung einer Zweiteilung (Spaltung) an den Tag legen (Zwei- und Dreiteilung einer Extremität, Zweiteilung des Abdomens); dabei kann bei der Entwicklung der gespaltenen Extremität augenscheinlich bisweilen eine Unterdrückung einer Extremitätenanlage der gegenüberliegenden Seite beobachtet werden.

1) Siehe Loeb. loc. cit. 1895.

Le coefficient de selfinduction d'une bobine ayant la forme d'un ruban tourné en spirale.

Par N. Bulgakov.

(Présenté à l'Académie le 13/26 Novembre 1913).

On employe dans la pratique de la télégraphie sans fils des bobines, ayant la forme d'un ruban, tourné en spirale et formant un cylindre. La section du ruban est un rectangle, dont un côté est très court et l'autre a une longueur finie. On peut calculer le coefficient de selfinduction d'une telle bobine, si l'on considère un système de tubes cylindriques coaxiaux, dont le nombre est égal à celui des tours de la bobine. Soit b — la hauteur et δ — l'épaisseur du ruban; δ — est très petit. Considérons les sections de deux tubes par les plans, passant par l'axe; elles ont la forme rectangulaire. Soit x_1 et x_2 — les distances entre l'axe et les centres des sections de deux tubes; considérons encore deux points dans ces rectangles, dont les distances de l'axe commun sont égales à $x_1 + \xi_1$ et $x_2 + \xi_2$ et dont les hauteurs au dessus du plan passant par un bout de l'axe et perpendiculaire à cet axe sont égales à η_1 et η_2 . Imaginons des rectangles élémentaires $d\xi_1 dr_1$ et $d\xi_2 dr_2$ et considérons deux anneaux ayant ces rectangles pour sections méridionales. Si C_1 et C_2 représentent les densités du courant dans les points considérés $(x_1 + \xi_1, \eta_1)$ et $(x_2 + \xi_2, \eta_2)$ des rectangles, on peut calculer le coefficient de l'induction mutuelle ΔM de deux anneaux par la formule suivante

$$\Delta M = 4\pi \sqrt{(x_1 + \xi_1)(x_2 + \xi_2)} \left\{ \left(\frac{2}{c} - c \right) F_1(c) - \frac{2}{c} E_1(c) \right\} d\xi_1 dr_1 d\xi_2 dr_2.$$

Le produit $C_1 C_2 \Delta M$ est égal à l'énergie électrocinétique de deux courants circulant dans ces anneaux.

Dans la formule précédente $F_1(c)$ et $E_1(c)$ représentent les intégrales elliptiques complètes de la première et de la seconde espèce, c'est à dire

$$F_1(c) = \int_0^{\frac{\pi}{2}} \frac{du}{\sqrt{1-c^2 \sin^2 u}}$$

$$E_1(c) = \int_0^{\frac{\pi}{2}} \sqrt{1-c^2 \sin^2 u} \, du,$$

où le module c est donné par la formule

$$c = \frac{2\sqrt{(x_1 + \xi_1)(x_2 + \xi_2)}}{\sqrt{(x_1 + \xi_1 + x_2 + \xi_2)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}}.$$

Considérons le module complémentaire, que nous désignerons par λ , où λ est exprimé par la formule

$$\lambda = \frac{\sqrt{(x_2 - x_1 + \xi_2 - \xi_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}}{\sqrt{(x_2 + x_1 + \xi_2 + \xi_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}} \dots \dots \dots (1)$$

L'intégrale

$$4\pi \int_{\xi_1 = -\frac{\delta}{2}}^{\frac{\delta}{2}} \int_{\eta_1 = 0}^b \int_{\xi_2 = -\frac{\delta}{2}}^{\frac{\delta}{2}} \int_{\eta_2 = 0}^b \left\{ \left(\frac{2}{c} - c \right) F_1(c) - \frac{2}{c} E_1(c) \right\} C_1 C_2 \sqrt{(x_1 + \xi_1)(x_2 + \xi_2)} d\xi_1 d\eta_1 d\xi_2 d\eta_2 \dots (2)$$

représente l'énergie mutuelle des courants, qui circulent dans deux tubes. Si C_1 est indépendant de ξ_1 et de η_1 et C_2 est indépendant de ξ_2 et de η_2 , on obtient le coefficient de l'induction mutuelle M_{x_1, x_2} de deux tubes sous la forme suivante

$$M_{x_1, x_2} = \frac{1}{b^2 \delta^2} \cdot 4\pi \int_{\xi_1 = -\frac{\delta}{2}}^{\frac{\delta}{2}} \int_{\eta_1 = 0}^b \int_{\xi_2 = -\frac{\delta}{2}}^{\frac{\delta}{2}} \int_{\eta_2 = 0}^b \left\{ \left(\frac{2}{c} - c \right) F_1(c) - \frac{2}{c} E_1(c) \right\} \sqrt{(x_1 + \xi_1)(x_2 + \xi_2)} d\xi_1 d\eta_1 d\xi_2 d\eta_2 \dots (3)$$

Les intensités des courants circulant dans les tubes, sont égales à $C_1 b \delta$ et $C_2 b \delta$. Le produit de M_{x_1, x_2} par $C_1 C_2 b^2 \delta^2$ est égale à l'énergie mutuelle de ces courants.

Les intégrales elliptiques $F_1(c)$ et $E_1(c)$ peuvent être exprimées en fonctions de λ par les séries suivantes:

$$F_1(c) = \log_n \frac{4}{\lambda^2} \left(1 + \frac{1}{4} \lambda^2 + \dots \right) - \frac{1}{4} \lambda^2 \dots$$

$$E_1(c) = \lambda^2 F_1(c) - \lambda (1 - \lambda^2) \frac{dF_1(c)}{d\lambda}.$$

Nous avons

$$F_1(c) = 2 \log_n 2 - \frac{1}{2} \log_n \lambda^2 + (2 \log_n 2 - 1) \frac{\lambda^2}{4} - \frac{\lambda^2}{4} \log_n \lambda + \dots$$

$$\lambda \frac{dF_1(c)}{d\lambda} = -1 - \frac{\lambda^2}{2} \log_n \lambda + \frac{\lambda^2}{4} (4 \log_n 2 - 3) + \dots$$

$$(1 - \lambda^2) \lambda \frac{dF_1(c)}{d\lambda} = -1 - \frac{\lambda^2}{2} \log_n \lambda + \frac{\lambda^2}{4} \{4 \log_n 2 + 1\} + \dots$$

$$\lambda^2 F_1(c) = -\lambda^2 \log_n \lambda + 2 \log_n 2 \lambda^2 + \dots$$

$$E_1(c) = 1 - \frac{\lambda^2}{2} \log_n \lambda + \left(\log_n 2 - \frac{1}{4} \right) \lambda^2 + \dots$$

Nous avons encore

$$\frac{2}{c} - c = \frac{2}{\sqrt{1-\lambda^2}} - \sqrt{1-\lambda^2} = 2 \left(1 + \frac{\lambda^2}{2} + \dots \right) - \left(1 - \frac{1}{2} \lambda^2 + \dots \right) =$$

$$= 2 + \lambda^2 - 1 + \frac{1}{2} \lambda^2 + \dots = 1 + \frac{3\lambda^2}{2}$$

$$\frac{2}{c} = 2 + \lambda^2 + \dots$$

$$\left(\frac{2}{c} - c \right) F_1(c) - \frac{2}{c} E_1(c) = \left(1 + \frac{3\lambda^2}{2} + \dots \right) \left[-\log \lambda + 2 \log_n 2 - \frac{\lambda^2}{4} \log \lambda \right.$$

$$\left. + \frac{\lambda^2}{4} (2 \log_n 2 - 1) + \dots \right] - (2 + \lambda^2 + \dots) \left[1 - \frac{\lambda^2}{2} \log_n \lambda + \left(\log_n 2 - \frac{1}{4} \right) \lambda^2 + \dots \right] =$$

$$= -\log_n \lambda + 2 \log_n 2 - \frac{7}{4} \lambda^2 \log_n \lambda + \frac{\lambda^2}{4} (14 \log_n 2 - 1) + \dots - 2 + \lambda^2 \log_n \lambda -$$

$$- \left(2 \log_n 2 + \frac{1}{2} \right) \lambda^2 + \dots =$$

$$= -\log_n \lambda + 2 (\log_n 2 - 1) - \frac{3}{4} \lambda^2 \log_n \lambda + \left(\frac{3}{2} \log_n 2 - \frac{3}{4} \right) \lambda^2 + \dots =$$

$$= -\frac{1}{2} \log_n \lambda^2 - 0,6137 - 0,75 \lambda^2 \log_n \lambda + 0,2897 \lambda^2 + \dots \dots (4)$$

1) Voir notre article: Calcul de la capacité électrique d'un anneau. Journ. Phys. Chem. Russe, partie physique, vol. XXX, formules (35), (39) et (40).

Considérons le cas, où l'épaisseur δ des tubes est très petite. Nous prendrons les limites de λ et de M_{x_1, x_2} , qui peuvent être exprimées par les formules suivantes:

$$\lambda = \frac{\sqrt{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}}{\sqrt{(x_2 + x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}} \dots \dots \dots (5)$$

$$M_{x_1, x_2} = \frac{4\pi}{b^2} \int_{\eta_1=0}^b \int_{\eta_2=0}^b \sqrt{x_1 x_2} \left\{ \left(\frac{2}{c} - c \right) F_1(c) - \frac{2}{c} E_1(c) \right\} d\eta_1 d\eta_2 \dots (6)$$

Nous avons

$$\begin{aligned} \frac{1}{2} \log \lambda^2 &= \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2} = \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} - \\ &- \frac{1}{2} \log \left\{ 1 + \frac{(\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} \right\} = \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} - \frac{1}{2} \frac{(\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} + \dots \\ \sqrt{x_1 x_2} &= \frac{1}{2} \sqrt{(x_1 + x_2)^2 - (x_2 - x_1)^2} = \frac{x_2 + x_1}{2} \left\{ 1 - \frac{1}{2} \frac{(x_2 - x_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} - \dots \right\}. \end{aligned}$$

Si nous substituons l'expression de $\frac{1}{2} \log \lambda^2$ dans la formule (4) et puis dans (6) et l'expression de $\sqrt{x_1 x_2}$ dans la formule (6), nous obtiendrons l'expression suivante de M_{x_1, x_2}

$$M_{x_1, x_2} = \frac{2\pi}{b^2} (x_1 + x_2) \int_{\eta_1=0}^b \int_{\eta_2=0}^b \left\{ \frac{1}{2} \log_n \frac{(x_1 + x_2)^2}{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2} - 0,6137 + \alpha \right\} d\eta_1 d\eta_2 \dots (7)$$

où

$$\begin{aligned} \alpha &= \left\{ \frac{1}{8} \frac{(x_2 - x_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} + \frac{3}{8} \frac{(\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} \right\} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2} + 0,5965 \frac{(x_2 - x_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} + \\ &+ 0,7897 \frac{(\eta_2 - \eta_1)^2}{(x_2 + x_1)^2} + \dots \dots \dots (8) \end{aligned}$$

Nous omettons les termes, que nous avons désignés par α ; nous pouvons calculer approximativement leur valeur pour trouver le terme additif correspondant, qui permet de corriger la valeur du coefficient de selfinduction du système de tubes.

Nous prenons donc la formule

$$M_{x_1, x_2} = 2\pi \frac{x_1 + x_2}{b^2} \int_{\eta_1=0}^b \int_{\eta_2=0}^b \left\{ \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2} - 0,6137 \right\} d\eta_1 d\eta_2 \dots (9)$$

Introduisons les variables η_2 et $\eta' = \eta_2 - \eta_1$ au lieu de η_1 et η_2 et prenons pour les limites d'intégration 0 et η_2 pour η' et 0 et b pour η_2 . Le résultat doit être multiplié par 2. Nous obtenons ainsi le coefficient de l'induction mutuelle de deux tubes, qui est égal à l'énergie mutuelle des courants circulant dans les tubes, divisée par le produit des intensités des courants.

Pour calculer le coefficient de selfinduction d'un tube de rayon x_1 , on doit prendre la même formule (9) et poser $x_1 = x_2$: l'énergie est égale au produit des intensités des courants par la moitié du coefficient de selfinduction, mais pour calculer l'énergie on doit prendre les limites 0 et η_2 pour η' et 0 et b pour η_2 sans multiplier le résultat par 2.

L'intégration donne

$$\int_{\eta'=0}^{\eta'=\eta_2} \left\{ \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + (\eta_2 - \eta_1)^2} - 0,6137 \right\} d\eta' = \frac{\eta_2}{2} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + \eta_2^2} +$$

$$+ 0,3863 \eta_2 - (x_2 - x_1) \operatorname{arc tang} \frac{\eta_2}{x_2 - x_1}.$$

$$4\pi \frac{x_2 + x_1}{b^2} \int_{\eta_2=0}^{\eta_2=b} \int_{\eta'=0}^{\eta'=\eta_2} \left\{ \frac{1}{2} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + \eta'^2} - 0,6137 \right\} d\eta' d\eta_2 =$$

$$= 4\pi (x_1 + x_2) \left\{ 0,4431 + \frac{1}{4} \log \frac{(x_2 + x_1)^2}{(x_2 - x_1)^2 + b^2} - \frac{x_2 - x_1}{b} \operatorname{arc tang} \frac{b}{x_2 - x_1} + \right.$$

$$\left. + \frac{(x_2 - x_1)^2}{4b^2} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + b^2}{(x_2 - x_1)^2} \right\} = \mathfrak{M}_{x_1, x_2} \dots (10)$$

Désignons par d la distance entre les tubes voisins, r_1 — le rayon du tube intérieur, r_2 — celui du tube extérieur, $n + 1$ — le nombre de tubes (c'est à dire le nombre de tours de la bobine).

Pour calculer le coefficient de selfinduction du système de tubes, on doit prendre une fois chaque coefficient de selfinduction (pour $x_1 = x_2$) et deux fois chaque coefficient d'induction mutuelle, c'est à dire prendre une fois chaque combinaison de valeurs de x_1 et x_2 , où x_1 et x_2 ont toutes les valeurs possibles:

$$r_1, r_1 + d, r_1 + 2d, \dots, r_1 + (n - 1)d, r_1 + nd.$$

Formons les sommes dépendantes de chaque terme de l'expression (10).

$$1. \quad \sum_{x_1} \sum_{x_2} 4\pi (r_1 + x_2) \cdot 0,4431.$$

Pour la valeur donnée $x_2 - x_1 = \pm kd$ la somme $x_1 + x_2$ peut prendre les valeurs suivantes

$$2r_1 + kd, 2r_1 + kd + 2d, \dots, 2r_2 - kd - 2d, 2r_2 - kd,$$

qui constituent une progression arithmétique, dont le nombre de termes est égal à $n + 1 - k$ et dont la somme est égale à

$$(r_1 + r_2)(n + 1 - k).$$

Formons la somme des expressions

$$4\pi (r_1 + r_2) \cdot 0,4431 \cdot (n + 1 - k)$$

pour les valeurs de k depuis 1 jusqu'à n , multiplions la par 2 et ajoutons au produit le terme suivant (correspondant au cas, où $k = 0$).

$$4\pi (r_1 + r_2) \cdot 0,4431 (n + 1).$$

Nous obtenons

$$4\pi (r_1 + r_2) (n + 1)^2 \cdot 0,4431 \dots \dots \dots (11)$$

Exprimons

$$\frac{1}{4} \log \frac{(x_1 + x_2)^2}{(x_2 - x_1)^2 + b^2}$$

par la différence

$$\frac{1}{2} \log \frac{x_1 + x_2}{d} - \frac{1}{4} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + b^2}{d^2}.$$

Introduisons encore les quantités

$$q, q' \text{ et } m,$$

définies par les équations

$$\frac{r_1}{d} = q, \frac{r_2}{d} = q', \frac{b}{d} = m.$$

2. Formons la somme

$$2\pi \sum_{x_1} \sum_{x_2} (x_1 + x_2) \log \frac{x_1 + x_2}{d}.$$

Pour une valeur donnée $x_1 + x_2 = 2r_1 + kd$, x_1 peut prendre les valeurs

$$r_1, r_1 + d, \dots, r_1 + kd;$$

x_2 aura alors des valeurs correspondantes

$$r_1 + kd, r_1 + (k - 1)d, \dots, r_1.$$

Le nombre de combinaisons de valeurs correspondantes de x_1 et x_2 est égal à $k + 1$.

Pour toutes les valeurs de x_1 et x_2 nous avons la somme

$$2\pi (k + 1) (2r_1 + kd) \log \frac{(2r_1 + kd)}{d}.$$

Nous prendrons cette somme pour les valeurs de k depuis 0 jusqu'à $n - 1$.

Considérons encore les cas, où $x_1 + x_2 = 2r_2 - kd$. Nous obtenons de la même manière la somme

$$2\pi (k + 1) (2r_2 - kd) \log \frac{(2r_2 - kd)}{d},$$

que nous prendrons pour les valeurs de k depuis 0 jusqu'à $n - 1$.

Prenons encore l'expression

$$2\pi (n + 1) (r_1 + r_2) \log \frac{(r_1 + r_2)}{d}.$$

Nous obtenons enfin

$$2\pi \sum_{k=0}^{k=n-1} (k+1)(2r_1+kd) \log \frac{2r_1+kd}{d} + 2\pi \sum_{k=0}^{k=n-1} (k+1)(2r_2-kd) \log \frac{2r_2-kd}{d} + \\ + 2\pi (n+1) (r_1+r_2) \log \frac{r_1+r_2}{d}$$

ou

$$4\pi r_1 \sum_{k=1}^{k=n} k \left(1 + \frac{k-1}{2q}\right) \log (2q + k - 1) + \\ + 4\pi r_2 \sum_{k=1}^{k=n} k \left(1 - \frac{k-1}{2q'}\right) \log (2q' - k + 1) + 2\pi (r_1 + r_2) (n + 1) \log (q + q') \dots (12)$$

3. Formons la somme

$$\sum_{x_1} \sum_{x_2} (x_1 + x_2) \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + b^2}{d^2}.$$

Pour la valeur donnée $x_2 - x_1 = kd$ la somme $x_2 + x_1$ prend les valeurs suivantes:

$$2r_1 + kd, 2r_1 + kd + 2d, \dots, 2r_2 - kd - 2d, 2r_2 - kd,$$

qui constituent une progression arithmétique, dont le nombre de termes est égal à $n + 1 - k$, et dont la somme des termes est égale à

$$(r_1 + r_2) (n + 1 - k).$$

Nous obtenons la même somme pour le cas, où $x_1 - x_2 = kd$. Nous devons prendre chaque combinaison des valeurs de x_1 et x_2 une fois. Nous obtenons donc la somme

$$= \pi (r_1 + r_2) \left\{ (n + 1) \log m^2 + 2 \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \log (k^2 + m^2) \right\}, \dots (13)$$

où le premier terme correspond à $k = 0$.

4. La somme

$$= 4\pi \sum_{x_1} \sum_{x_2} (x_1 + x_2) \frac{x_2 - x_1}{b} \arctan \frac{b}{x_2 - x_1}$$

peut être exprimée par la formule

$$= 8\pi (r_1 + r_2) \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \frac{k}{m} \arctan \frac{m}{k} \dots \dots \dots (14)$$

5. Enfin la somme

$$\pi \sum_{x_1} \sum_{x_2} (x_1 + x_2) \frac{(x_2 - x_1)^2}{l^2} \log \frac{(x_2 - x_1)^2 + l^2}{(x_2 - x_1)^2}$$

peut être exprimée ainsi

$$2\pi (r_1 + r_2) \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \frac{k^2}{m^2} \log \frac{l^2 + m^2}{k^2} \dots \dots \dots (15)$$

L'expression du coefficient de selfinduction de la bobine a donc la forme suivante:

$$\begin{aligned}
 & 4\pi (r_1 + r_2) \cdot 0,4431 (n + 1)^2 \\
 & + 4\pi r_1 \sum_{k=1}^{k=n} k \left(1 + \frac{k-1}{2q}\right) \log (2q + k - 1) \\
 & + 4\pi r_2 \sum_{k=1}^{k=n} k \left(1 - \frac{k-1}{2q'}\right) \log (2q' - k + 1) \\
 & + 2\pi (r_1 + r_2) (n + 1) \log (q + q') \\
 & - 2\pi (r_1 + r_2) \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \log (k^2 + m^2) \\
 & - \pi (r_1 + r_2) (n + 1) \log m^2 \\
 & - 8\pi (r_1 + r_2) \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \frac{k}{m} \operatorname{arctang} \frac{m}{k} \\
 & + 2\pi (r_1 + r_2) \sum_{k=1}^{k=n} (n + 1 - k) \frac{k^2}{m^2} \log \frac{k^2 + m^2}{k^2} \dots \dots \dots (16)
 \end{aligned}$$

Les sommes, qui se trouvent dans l'expression (16), peuvent être calculées à l'aide de la formule connue d'Euler.

$$f(1) + f(2) + \dots + f(n-1) + f(n) = \int_{k=0}^{k=n} f(k) dk + \frac{1}{2} f(n) + \frac{1}{2} f(0) + \dots$$

On peut ainsi écrire au lieu de la somme (12)

$$\begin{aligned}
 & 4\pi r_1 \left[\left\{ \frac{n^3}{6q} + \frac{n^2}{2} \left(1 - \frac{1}{2q}\right) \right\} \log (2q + n - 1) - \frac{n^3}{18q} - \frac{n^2}{12} \left(1 - \frac{1}{2q}\right) \right. \\
 & \left. + \frac{nq}{3} \left(1 - \frac{1}{2q}\right)^2 - \frac{2}{3} q^2 \left(1 - \frac{1}{2q}\right)^3 \log \frac{2q+n-1}{2q-1} + \frac{n}{2} \left(1 + \frac{n-1}{2q}\right) \log (2q + n - 1) \right] \\
 & + 4\pi r_2 \left[\left\{ -\frac{n^3}{6q'} + \frac{n^2}{2} \left(1 + \frac{1}{2q'}\right) \right\} \log (2q' - n + 1) + \frac{n^3}{18q'} - \frac{n^2}{12} \left(1 + \frac{1}{2q'}\right) \right. \\
 & \left. - \frac{nq'}{3} \left(1 + \frac{1}{2q'}\right)^2 + \frac{2}{3} q'^2 \left(1 + \frac{1}{2q'}\right)^3 \log \frac{2q'+1}{2q'+1-n} + \frac{n}{2} \left(1 - \frac{n-1}{2q'}\right) \log (2q' - n + 1) \right] \\
 & + 2\pi (r_1 + r_2) (n + 1) \log (q + q') \dots \dots \dots (17)
 \end{aligned}$$

On peut écrire aussi au lieu de la somme (13)

$$\begin{aligned} & - \pi (r_1 + r_2) (n + 1) \log m^2 - 2\pi (r_1 + r_2) \left[\left(\frac{n^2}{2} + n \right) \log (n^2 + m^2) \right. \\ & - 2n (n + 1) + 2 (n + 1) m \operatorname{arc tang} \frac{n}{m} + \frac{n^2}{2} - \frac{m^2}{2} \log \frac{n^2 + m^2}{m^2} \\ & \left. + \frac{1}{2} \log (n^2 + m^2) - \frac{n+1}{2} \log m^2 \right] \dots \dots \dots (18) \end{aligned}$$

Au lieu de la somme (14) on peut écrire

$$\begin{aligned} & - 8\pi (r_1 + r_2) \left[\left(\frac{n+1}{2m} n^2 - \frac{n^2}{2m} \right) \operatorname{arc tang} \frac{m}{n} + \frac{n+1}{2} n - \frac{n^2}{6} \right. \\ & \left. - \frac{n+1}{2} m \operatorname{arc tang} \frac{n}{m} + \frac{m^2}{6} \log \frac{n^2 + m^2}{m^2} + \frac{n}{2m} \operatorname{arc tang} \frac{m}{n} \right] \dots (19) \end{aligned}$$

et au lieu de la somme (15)

$$\begin{aligned} & 2\pi (r_1 + r_2) \left[\left(n^3 \frac{n+1}{3m^2} - \frac{n^4}{4m^2} \right) \log \frac{n^2 + m^2}{n^2} + \frac{2}{3} n (n + 1) \right. \\ & \left. - \frac{n^2}{4} - \frac{2}{3} m (n + 1) \operatorname{arc tang} \frac{n}{m} + \frac{m^2}{4} \log \frac{n^2 + m^2}{m^2} + \frac{n^2}{2m^2} \log \frac{n^2 + m^2}{n^2} \right] \dots (20) \end{aligned}$$

Exemple numérique :

Pour $d = 0,45$; $b = 4$; $r_1 = 11,5$; $n = 11$ l'expression (11) a la valeur

$$4\pi \cdot 1783,4.$$

La somme (12) est égale à

$$\begin{aligned} & 4\pi \cdot 11,5 [279,65 - 2,89 - 9,89 + 90,07 - 81,42 + 27,05] \\ & + 4\pi \cdot 16,45 [229,04 + 2,02 - 10,22 - 137,73 + 149,08 + 19,68] \\ & + 2\pi \cdot 27,95 \cdot 49,55 = 4\pi (3479,7 + 4143,4 + 692,4) = \\ & = 4\pi \cdot 8315,5. \end{aligned}$$

La somme (13) est égale à

$$\begin{aligned} & - 4\pi (r_1 + r_2) (13,11 + 378,84 - 264,00 + 190,11 + 60,50 - 36,69 + \\ & + 2,65 - 26,22) = - 4\pi \cdot 27,95 \cdot 318,30 = - 4\pi \cdot 4631,3. \end{aligned}$$

La somme (14) est égale à

$$\begin{aligned} & - 8\pi \cdot 27,95 (21,59 + 66 - 20,17 - 47,53 + 12,23 + 0,42) = \\ & = - 8\pi \cdot 27,95 \cdot 32,54 = - 4\pi \cdot 1819,0. \end{aligned}$$

La somme (15) est égale à

$$\begin{aligned} & 2\pi \cdot 27,95 (10,58 + 88 - 30,25 - 63,37 + 18,35 + 0,38) = \\ & = 4\pi \cdot 13,975 \cdot 23,69 = 4\pi \cdot 331,07. \end{aligned}$$

La somme totale (16) est égale à

$$\begin{aligned} & 4\pi (1783,4 + 8315,1 - 4631,3 - 1819,0 + 331,1) = \\ & = 4\pi \cdot 3979,7 = 50010. \end{aligned}$$

La valeur du coefficient de selfinduction de la bobine obtenue par le calcul est égale à 50010 cm.; les déterminaisons expérimentales ont donné 52000 cm., de sorte que la différence est inférieure à 4 pour cent.

Quant aux termes correctifs, qui dépendent de α (formule (7)), qu'on doit additionner à la valeur donnée plus haut, de sorte que la somme doit être plus grande, que 50010, ils sont moindre que 2% de la valeur du coefficient de selfinduction. Si nous prenons 50010, nous obtenons une différence moindre que 4 pour cent; l'addition des termes correctifs contribue donc à amoindrir cette différence.

Новыя изданія Императорской Академіи Наукъ.

(Выпущены въ свѣтъ 1—15 декабря 1913 года).

81) Извѣстія Императорской Академіи Наукъ. VI Серія. (Bulletin VI Série). 1913. № 17, 1 декабря. Стр. 969—1042. 1913. lex. 8°. — 1614 экз.

82) Славянскій отдѣлъ I Отдѣленія Библіотеки Императорской Академіи Наукъ. Каталогъ. II. Списки сербскихъ періодическихъ изданій, книгъ и брошюръ. № 2. (I + 191 стр.). 1913. 8°. — 313 экз. Въ продажѣ не поступаетъ.

83) Извѣстія Постоянной Центральной Сейсмической Комиссіи. Томъ 6. Выпускъ I. (Comptes-rendus des séances de la Commission Sismique Permanente. Tome 6. Livraison I). (II + LXXXVII + 56 стр. + 3 черт.). 1913. lex. 8°. — 513 экз. Цѣна 1 руб. 35 коп.; 3 Mrk.

84) Сборникъ Музея по Антропологіи и Этнографіи при Императорской Академіи Наукъ. Т. II, 1. (Publications du Musée d'Anthropologie et d'Ethnographie de l'Académie Impériale des Sciences de St.-Pétersbourg. Volume II, 1). Очерки быта ирѣанскихъ тунгусовъ. Э. К. Пекарскаго и В. П. Цвѣткова. Съ 4 картами и одной таблицей. (III + 128 стр.). lex. 8°. — 413 экз. Цѣна 1 руб. 35 коп.; 3 Mrk.

85) Bibliotheca Buddhica. XVII. Suvarṇaprabhāsa. (Сутра золотого блеска). Текстъ уйгурской редакціи. Издали В. В. Радловъ и С. Е. Маловъ. I—II. (XV + 192 стр.). 1913. 8°. — 512 экз. Цѣна 2 руб.; 5 Mrk.

86) Христіанскій Востокъ. Серія, посвященная изученію христіанской культуры народовъ Азии и Африки. Годъ 2-й. 1913. Томъ II, выпускъ II. (стр. 163—262 + табл. X—XXXIII). 1913. lex. 8°. — 512 экз. Цѣна 1 руб. 35 коп.; 3 Mrk.

Содержаніе VII-го тома „Извѣстій“ VI серии.

(Ст) = статья, (Д) = докладъ о научныхъ трудахъ, (С) = сообщеніе.

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

	стр.
Оглавленіе I полутома	I—VIII
Оглавленіе II полутома	IX—XIII

I. ИСТОРИЯ АКАДЕМИИ.

Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи 49, 183, 335, 583, 737, 791, 877,
 969, 1043.

Некрологи:

Сэръ Джорджъ Дарвинъ. Чит. О. А. Баклундъ	1
Самуэль Адрианъ Набертъ. Чит. П. В. Никитинъ	765
Иванъ Владимировичъ Цвѣтаевъ. Чит. П. В. Никитинъ	767
Джонъ Милльнъ. Чит. князь Б. Б. Голицынъ	769

Отчеты:

А. Лорисъ-Калантаръ . Предварительный отчетъ о поѣздкѣ въ Импрзекъ лѣтомъ 1912 г.	127
А. С. Лаппо-Данилевскій . Отчетъ о работахъ по изданію «Сборника грамотъ бывшей Коллегіи Экономіи» за 1912 годъ.	221
С. Ѡ. Ольденбургъ . Отчетъ о командировкѣ на выставку по буддійскому искусству въ Парижъ	377
М. А. Рыначевъ . Краткій отчетъ о засѣданіяхъ Международнаго Метеорологическаго Комитета 7—12 апрѣля н. с. 1913 г. въ Римѣ.	491
А. А. Бѣлопольскій . Отчетъ о командировкѣ за границу лѣтомъ 1913 года	771
А. Лорисъ-Калантаръ . Предварительный отчетъ о поѣздкѣ въ Лори лѣтомъ 1913 г.	775
В. В. Заленскій . Отчетъ о командировкѣ за границу.	809
П. И. Вальденъ . Краткій отчетъ о поѣздкѣ въ Брюссель и участіи въ трудахъ съѣзда «Международнаго Союза Химическихъ Обществъ».	829
Князь Б. Б. Голицынъ . Отчетъ о заграничной командировкѣ лѣтомъ 1913 года	833
И. П. Бородинъ . Отчетъ о командировкѣ въ Бернъ на Конференцію по международной охранѣ природы.	1065
А. Шанидзе . Отчетъ о лѣтней командировкѣ 1913 г. въ Душетскій и Тшонетскій уѣзды Тифлисской губерніи для изученія грузинскихъ говоровъ.	1069

Новыя изданія. 47, 126, 182, 278, 488, 688, 733, 966, 1042, 1168.

II. ОТДѢЛЪ НАУКЪ.

НАУКИ МАТЕМАТИЧЕСКІЯ, ФИЗИЧЕСКІЯ И БИОЛОГИЧЕСКІЯ.

МАТЕМАТИКА И АСТРОНОМІЯ.

	стр.
* Гр. Н. А. Бобринская. Элементы и эфемериды планеты (300) Geraldina. (Ст).	705
А. А. Бѣлопольскій. Современныя задачи Астрономіи. (Ст).	131
* — О спектрѣ з Савим Vaticanorum. (Ст).	689
А. А. Марковъ. Примѣръ статистическаго изслѣдованія надъ текстомъ «Евгенія Оуфгива», иллюстрирующей связь испытаній въ дѣль. (Ст).	153
С. В. Орловъ. Къ вопросу о вычисленіи массы кометныхъ ядеръ по ихъ яркости. (Ст).	257
С. И. Савиновъ. Наибольшія величины напряженія солнечной радіаціи по наблюденіямъ въ Павловскѣ съ 1892 г. Ослабленіе радіаціи во вторую половину 1912-го года. (Ст).	707
В. А. Стекловъ. Объ одномъ приложеніи теоріи замкнутости къ задачѣ о разложеніи произвольныхъ функций въ ряды по полиномамъ Чебышева. (Ст).	87
Н. Я. Цингеръ. Объ изображеніяхъ эллипсоидальной земной поверхности на шарѣ съ сохраненіемъ площадей или же подобія бесконечномалыхъ фигуръ. (Ст).	383

ФИЗИКА И ФИЗИКА ЗЕМНОГО ШАРА.

Н. А. Булгаковъ. О коэффициентѣ самоиндукціи ленточной спирали. (Ст).	1157
* Князь Б. Б. Голицынъ. Къ вопросу объ анализѣ сложныхъ гармоническихъ колебаній. (Съ 1 табл.). (Ст).	449
* — Наблюденія съ двумя аперіодическими вертикальными сейсмографами съ гальванометрической регистраціей въ двухъ взаимно перпендикулярныхъ азимутахъ. (Съ 1 табл.). (Ст).	665
С. Д. Охлябининъ. Термогигрографъ В. В. Кузнецова въ англійской клѣткѣ въ Байрамъ-Али, Закаспійской области, лѣтомъ 1911 г. (Ст).	109
А. М. Шеаровъ. Наибольшія отклоненія среднихъ мѣсячныхъ температуръ въ Европейской Россіи отъ нормальныхъ величинъ за періодъ съ 1870 по 1910 г., съ приложеніемъ 1 таблицы чертежей и 26 картъ. (Д).	71
* Э. Штеллингъ. Предварительное сообщеніе о результатахъ произведенныхъ Р. Абельсомъ магнитныхъ наблюденій въ окрестностяхъ Екатеринбургской Обсерваторіи. (Ст).	299

ХИМИЯ.

* Г. Н. Антоновъ. Ураній У и его мѣсто въ серіи Уранія. (Ст).	875
* П. И. Вальденъ. О степени диссоціаціи даннаго электролита при точкѣ насыщенія въ различныхъ растворителяхъ. (Ст).	427
* — Новыя данныя о связи между предѣльными величинами молекулярной электропроводности и внутреннимъ треніемъ въ неводныхъ и водныхъ растворахъ. (Ст).	559
— Объ электропроводности въ углеводородахъ и ихъ галоидпроизводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть I, 1. (Ст).	907
* — — Часть I, 2.	987
* — — Часть II.	1075
В. В. Карандѣевъ. Къ вопросу о химическомъ составѣ нефелина. (Ст).	267
С. Д. Львовъ. Объ участіи редуктазы въ спиртовомъ броженіи. (Ст).	501

Г. П. Чериниѣ. Химическое изслѣдованіе нѣкоторыхъ минераловъ цейлонскаго гравія. (Ст).	163
— — — II.	365
— — — III.	721
— — — IV.	1029

ГЕОЛОГИЯ, МИНЕРАЛОГИЯ, КРИСТАЛЛОГРАФИЯ, ПАЛЕОНТОЛОГИЯ.

А. Борисяиѣ. Объ остаткахъ крокодила изъ верхнемѣловыхъ отложеній Крыма. (Ст).	555
П. В. Виттенбургъ О руководящей формѣ <i>Pseudomonotis</i> -овыхъ слоевъ верхняго триаса Сѣвернаго Кавказа и Аляски. (Съ 1 табл.). (Ст).	475
*А. Гроссе см. Луи Дюпарнѣ.	351
*Луи Дюпарнѣ, А. Гроссе и М. Жиззнь. О геологін и петрографін Павдинской Дачи. (Ст).	351
*М. Жиззнь см. Луи Дюпарнѣ.	351
В. А. Зильберминцъ. О пиккерингитѣ съ ледника Щуровскаго. (Ст).	997
А. Н. Криштофовичъ. Юрскія растеній съ р. Тырмы Амурской области, собранія В. С. Доктуровскимъ. (Д).	413
О. И. Морошина. О кристаллической формѣ и оптическихъ свойствахъ яблочнокислаго магнія. (Ст).	225
С. П. Поповъ. О нѣкоторыхъ сульфатахъ изъ окрестностей Георгіевскаго монастыря въ Крыму. (Ст).	253
— Кристаллы барита съ горы Букувки. (Ст).	1103
В. Н. Робинсонъ. Новыя данныя о геологическомъ строеніи Сѣвернаго Кавказа въ бассейнѣ рѣкъ Бѣлой и Лабы (Кубанская область). (Ст).	33
Я. В. Самойловъ. Пойкилитическіе гипсы Исламъ-Кую (Закаспійская область). (Съ 1 таблицей). (Ст).	783
*И. В. Синцовъ. Матеріалы къ познанію нижнемѣловыхъ отложеній Сѣвернаго Кавказа. (Д).	217
Д. Н. Соколовъ. Къ вопросу о возрастѣ <i>Ammonites baduri</i> Кеуэ. (Д).	71
— О верхне-юрскихъ окаменѣlostяхъ изъ Аргентины. (Ст).	1145
Н. И. Сургуновъ. О фигурѣ вытравленія кристалловъ двойной соли сѣрнокислаго цинка и аммонія. (Ст).	405
— Кристаллографическое изслѣдованіе подныхъ нитратовъ алюминія и желѣза. (Ст).	407
А. Е. Ферсманъ. Матеріалы къ изслѣдованію цеолитовъ Россіи. III. Цеолиты изъ окрестностей Екатеринбургa. (Д).	217
— О кристаллической формѣ платиносемипятинаминхлоросульфоновой кислоты. (Ст).	263
— Къ вопросу о природѣ кварцевъ изъ гранитпорфировъ. (Ст).	1001
— и Л. Цитлядзеа. Песчелѣвнѣ изъ окрестностей Троицкосавска. (Ст).	677
Л. Цитлядзеа см. А. Е. Ферсманъ.	677
А. Шубниковъ. Вліяніе степени пересыщенія раствора на ввѣшннй видъ выпадающихъ изъ него кристалловъ квасцовъ. (Ст).	817

БОТАНИКА, ЗООЛОГИЯ И ФИЗИОЛОГИЯ.

А. А. Бируля. Матеріалы по систематикѣ и географическому расвространенію млекопитающихъ. V. О положеніи <i>Aelurina platiceps</i> (Vigors et Horsfield) въ системѣ сем. <i>Felidae</i> . (Съ 1 табл. и 4 рис. въ текстѣ). (Д).	904
В. Л. Біанни. Списокъ птицъ, наблюдавшихся въ теплый періодъ 1897—1913 гг. въ береговой полосѣ Петергофскаго уѣзда между деревнями Лебяжья и Черная Лахта. (Д).	903

	стр.
Н. А. Бушь. О дѣленіи Сибири на ботанико-географическія области. (Ст).	39
* — О новомъ видѣ рода <i>Stubendorffia</i> . (Д).	218
* А. А. Бялиничій-Бируля. Монографія рода <i>Gylippus</i> E. Simon. (Д).	71
* Ю. Н. Вагнеръ. <i>Ceratophyllus calcarius</i> , sp. n. (Д).	220
С. С. Ганешинъ. Матеріалы къ флорѣ Балаганскаго, Пижнеудинскаго и Киренскаго уѣздовъ Иркутской губерніи. (Д).	901
— и В. Траншель. Списокъ паразитныхъ грибовъ, собранныхъ въ Иркутской губ. С. Ганешинымъ и определенныхъ В. Траншелемъ. (Д).	414
Б. Н. Городновъ. Къ систематикѣ европейско-азиатскихъ представителей рода <i>Sagittaria</i> . (Д).	74
Янь Грохмаличій см. Б. Дыбовскій.	219 и 905
К. Н. Давыдовъ. Изслѣдованія надъ процессами реституціи у червей (немертинъ, архіаннелидъ и низшихъ полихэтъ). (Д).	902
Н. М. Дерюгинъ. Фауна Кольскаго залива и условія ея существованія. Часть III. Экологія и биогеографія. (Д).	903
* В. Догель см. В. Шимкевичъ.	1147
В. Дробовъ. Къ систематикѣ рода <i>Bolboschoenus</i> Palla (<i>Scirpus</i> L. ex parte) и его распространенію въ Сибири. (Д).	416
* Бенедиктъ Дыбовскій. О каспійскихъ моллюскахъ изъ отдѣла <i>Turricaspiinas</i> subfam. nova, по сравненію съ <i>Turribalciliinae</i> subfam. nova. (Ст. 3 таблицами). (Д).	905
* — и Я. Грохмаличій. Матеріалы къ познанію Байкальскихъ моллюсковъ. I. <i>Balciliidae</i> . 1. <i>Turribalciliinae</i> subfam. nova. (Д).	219
* — и Янь Грохмаличій. Къ познанію моллюсковъ Байкальскаго озера. I. <i>Balciliidae</i> . 1. <i>Turribalciliinae</i> subfam. nova. III. Подродъ <i>Trachybalcilia</i> (v. Martens) Lindholm. (Ст. 2-мя таблицами). (Д).	905
В. С. Ильинъ. Регулировка устьищъ въ связи съ измѣненіемъ осмотического давленія. (Ст).	855
— Задачи изученія сравнительнаго испаренія растений. (Ст).	937
* Н. Лендо. О <i>Haplosiphon filiformis</i> Rupp. (Д).	74
А. Н. Нириченко. Къ познанію семейства <i>Cimicidae</i> Latr. (= <i>Clinocoridae</i> Kirk.), (<i>Hemiptera-Heteroptera</i>). (Д).	901
Д. И. Литвиновъ. О горномъ Сибирскомъ кедрѣ <i>Pinus coronans</i> sp. n. (Д).	414
— Новыя формы <i>Calligonum</i> изъ Туркестана, собранныя Н. В. Андросовымъ (Д).	415
— Замѣтки о нѣкоторыхъ растенияхъ русской флоры. (Д).	415
С. Д. Львовъ см. В. И. Палладинъ.	241
В. Н. Любименко см. Н. А. Монтеверде.	1007
— — IV. О родосантииѣ и ликопниѣ.	1105
В. П. Мальчевскій. О значеніи кислорода при прорастаніи сѣмянъ гороха. (Ст).	639
А. В. Мартыновъ. Къ познанію фауны <i>Trichoptera</i> Китая. (Д).	777
— Замѣтки о нѣкоторыхъ новыхъ формахъ <i>Trichoptera</i> изъ разныхъ мѣстностей (Д).	777
Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко. Изслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растений. III. О примѣненіи спектроколориметрическаго метода количественнаго анализа при изученіи вопроса о накопленіи хлорофилла, ксантофилла и каротина въ растеніи. (Ст).	1007
Н. В. Насоновъ. <i>Ovis arcticus</i> и близкія къ нему формы дикихъ барановъ. (Ст).	3
— О новомъ видѣ дикаго барана изъ южной Гоби <i>Ovis Kozlovi</i> . (Ст).	621
С. И. Огневъ. Новый видъ хомяка, <i>Cricetulus pamirensis</i> sp. nov. (Д).	220
— Замѣтки по фаунѣ летучихъ мышей (<i>Chiroptera</i>) и насекомыхныхъ (<i>Insectivora</i>) Уссурийскаго края. (Д).	413
В. И. Палладинъ и З. Н. Толстая. Поглощеніе кислорода дыхательными хромогенами растений. (Ст).	93

	стр.
В. И. Палладинъ и С. Д. Львовъ. Вліяніе дыхательныхъ хромогеновъ на спиртовое броженіе (Ст).	241
В. Н. Суначевъ. Изслѣдованіе растительныхъ остатковъ изъ ишчи мамонта, найденнаго на р. Березовкѣ Якутской области. (Д).	73
— <i>Elymus caespitosus</i> sp. n. (Д).	415
З. Н. Толстая см. В. И. Палладинъ.	93
В. Траншель см. С. Ганешинъ.	414
О. А. и Б. А. Федченко. <i>Sphenoclea</i> Gaertn. въ Туркестанѣ. (Д).	218
* В. Шимкевичъ и В. Догель. О регенерациі у Ренторода. (Ст).	1147

НАУКИ ИСТОРИКО-ФИЛОЛОГИЧЕСКІЯ.

ИСТОРИЯ.

А. С. Лаппо-Данилевскій. Докладъ о дѣятельности нѣкоторыхъ губернскихъ ученыхъ архивныхъ комиссій по ихъ отчетамъ за 1904—1911 гг. (Ст).	75
И. И. Янжуль. Національность и продолжительность жизни (долголѣтіе) нашихъ академиковъ. (Ст).	279

ФИЛОЛОГІЯ.

В. В. Латышевъ. Четыри-минен Іоанна Кеи-Филина. (Ст).	231
П. В. Никитинъ. Къ литературѣ такъ называемыхъ <i>Араука</i> . (Ст).	779

ВОСТОКОВѢДѢНІЕ.

* Н. Г. Залеманъ. Забѣтки по манихейской письменности. V. (Ст).	1125
А. И. Ивановъ. Документы изъ города Хара-хото. I. Китайское частное письмо XIV вѣка. (Ст).	811
* О. Э. фонъ-Леммъ. Мелкія забѣтки по китайской письменности. CXXXVI—CXXX. (Ст).	533
* — — CXXXI—CXXXII. (Ст).	627
Н. Я. Марръ. Яфетическіе элементы въ языкахъ Арменіи. V. (Ст).	175
— — VI.	417
— Изъ лингвистической повѣдки въ Абхазію. Къ этнологическимъ вопросамъ. (Ст).	303
— Заимствованіе числительныхъ въ яфетическихъ языкахъ. (Ст).	789

Table des matières du Tome VII du „Bulletin“, VI série.

(M) = mémoire ; (CR) = compte-rendu ; (C) = communication.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

	PAG.
Sommaire du I demi-volume	I—VIII
Sommaire du II demi-volume	IX—XIII

I. HISTOIRE DE L'ACADÉMIE.

*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie.	48, 183, 335, 583, 737, 791, 877, 969, 1043.
*Nécrologie:	
*Sir George Darwin. Par O. A. Backlund.	1
*S. A. Naber. Par P. V. Nikitin.	765
*I. V. Cvětaev. Par P. V. Nikitin.	767
*John Milne, Par le Prince B. Golicyн (Galitzine).	769
*Rapports:	
*A. Loris-Kalantar. Rapport préliminaire sur une excursion à Imirzek en été 1912.	127
*A. S. Lappo-Danilevskij. Rapport sur les travaux pour l'édition du «Corps de documents de l'ancien Collège d'Economie» en 1912.	221
*S. d'Oldenburg. Rapport sur une mission à l'Exposition de l'Art Bouddhique à Paris.	377
*M. A. Rykačev. Rapport sommaire des séances du Comité International de Météorologie du 7—12 Avril n. s. 1913 à Rome.	491
*A. A. Bělopol'skij. Rapport sur une mission scientifique à Pétranger.	771
*A. Loris-Kalantar. Rapport préliminaire sur une excursion à Lori en été 1913.	775
*V. V. Salenskij. Rapport sur une mission à Pétranger.	809
*P. I. Walden. Rapport sur une mission scientifique à Bruxelles pour prendre part aux travaux de la Conférence de l'Association Internationale des Sociétés Chimiques.	829
*Prince B. Golicyн (Galitzine). Rapport sur une mission scientifiques à l'étranger en été 1913.	833
*I. P. Borodin. Rapport sur une mission à Berne à la Conférence Internationale pour la protection de la nature.	1065
*A. Šanidze. Rapport sur une mission scientifique dans les districts de Dušet et Tionet du gouvernement de Tiflis pendant l'été 1913 pour l'étude des dialectes Géorgiens.	1069
*Publications nouvelles.	47, 126, 182, 278, 488, 688, 733, 966, 1042, 1168.

II. PARTIE SCIENTIFIQUE.

SCIENCES MATHÉMATIQUES, PHYSIQUES ET BIOLOGIQUES.

MATHÉMATIQUE ET ASTRONOMIE.

	PAG.
*A. A. Bèlopoliskij. Les problèmes actuels de l'astronomie (M).	131
— Das Spectrum von α Canum Venaticorum (M).	689
C-tesse N. Bobrinskoj. Éléments et éphéméride de la planète (300) Geraldina (M). . . .	705
*A. A. Markov. Essai d'une recherche statistique sur le texte du roman « Eugène Onègin », illustrant la liaison des épreuves en chaîne (M).	153
*S. V. Orlov. Sur la calculation de la masse des noyaux des comètes d'après leur éclat (M).	257
*S. I. Savinov. Les maxima de l'intensité de la radiation Solaire d'après les observations à Pavlovsk depuis 1892. Affaiblissement de la radiation Solaire en 1912 (M).	707
*W. Stekloff. (V. Steklov). Sur une application de la théorie de fermeture au problème du développement d'une fonction arbitraire en séries procédant suivant les polynômes de Tchêbicheff (M).	87
*S. D. Ochlîabinin. Le thermohygrographe de Kuznecov dans un abris anglais, à Bajram-Ali, province Transcaspienne, en été 1911 (M).	109
N. J. Zinger. Sur la transformation de la surface terrestre elliptique sur une sphère avec conservation des aires ou de la conformité des figures infiniment petites (M).	383

PHYSIQUE ET PHYSIQUE DU GLOBE.

N. Bulgakov. Le coefficient de selfinduction d'une bobine ayant la forme d'un ruban tourné en spirale. (M).	1157
Fürst B. Galitzin. (Golicyn). Beobachtungen mit zwei senkrecht zu einander aufgestellten aperiodischen Vertikalseismographen mit galvanometrischer Registrierung. (Mit 1 Tafel). (M).	665
— Zur Frage der Analyse zusammengesetzter harmonischer Schwingungen. (Avec 1 planche) (M).	449
*A. M. Schönrock. Les plus grands écarts des moyennes mensuelles de température en comparaison avec les normales en Russie d'Europe, pour la période de 1870 à 1910 (CR).	71
Ed. Stelling. Vorläufige Mitteilung über die Resultate der von R. Abels in der Umgegend des Observatoriums zu Ekaterinburg angestellten magnetischen Beobachtungen (M).	299

CHIMIE.

*S. Lvov. Sur le rôle de la reductase dans la fermentation alcoolique (M).	301
G. N. Antonov (Antonoff). L'Uranium Y et la place qu'il occupe dans la série de l'uranium (M).	875
*G. P. Černik. Analyse chimique de quelques minéraux du gravier de Ceylan. (M).	163
* — — II.	365
* — — III.	721
* — — IV.	1029
*V. V. Karandèev. Sur la structure chimique de la néphtéline (M).	267
P. Walden. Ueber den Dissoziationsgrad eines gelösten Elektrolyten beim Sättigungspunkt in verschiedenen Solventien (M).	427

	PAG.
P. Walden. Neue Materialien über den Zusammenhang zwischen den Grenzwerten der Molarleitfähigkeit und der inneren Reibung in nichtwässrigen und wässrigen Lösungen (M).	559
P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. I Teil (M)	907
— — I, II.	987
— — II.	1075

· *GÉOLOGIE, MINÉRALOGIE, CRISTALLOGRAPHIE, PALÉONTOLOGIE.*

* A. A. Borisjak. Sur les restes d'un crocodile de l'étage supérieur du crétacé de la Crimée. (M).	555
L. Cilliadzev voir A. Fersman	677
Louis Duparc avec la collaboration de M-rs A. Grosset et M. Gysin . Sur la géologie et la pétrographie de la chaîne du Kalpak-Tokaiky-Kazansky (Pawdinskaya-Datcha) (M).	351
A. Grosset , voir Louis Duparc	351
M. Gysin , voir Louis Duparc	351
* A. E. Fersmann. Matériaux pour l'étude des zéolithes de la Russie. III. Zéolithes des environs d'Ekaterinburg (CR).	217
* — Sur les formes cristallines d'un composé organique de platine (M).	263
* — Sur la nature des cristaux du quartz des roches porphyriques (M).	1001
* — et L. Cilliadzev . Sur la nefedjevite des environs de Troickosavsk en Sibérie (M).	677
* A. N. Kryshofovich (Krištofovič). Plantes jurassiques de la rivière Tyrna, province d'Amour, collectionnées par V. S. Dokturovskij (CR).	413
* O. I. Moroškina. Sur la forme cristalline et les propriétés optiques du malate de magnésium (M).	225
* S. P. Popov. Sur quelques sulphates des environs du monastère de St.-George en Crimée (M).	253
* — Cristaux de baryte de la montagne Bokóvka. (M).	1103
* V. N. Robinson. Nouvelles données sur la structure géologique du Caucase du Nord dans le bassin des fleuves Bělaja et Laba (M).	33
* J. V. Samojlov. Gypses poikilitiques d'Islam-kuju (province Transcaspienne). (Avec 1 planche) (M).	783
I. Sinzow (I. Sincov). Beiträge zur Kenntnis der nnteren Kreideablagerungen des Nord-Kaukasus Gebietes (CR).	217
* D. N. Sokolov. Sur la question de l'âge de <i>Ammonites balduri</i> Keys (CR).	71
* — Sur quelques fossiles du jurassique supérieur de l'Argentine. (M).	1145
* A. Šubnikov. Sur l'influence du grade de sursaturation d'une solution sur la forme des cristaux d'alun qui s'en déposent (M).	817
* N. Surgunov. Sur les figures de corrosion des cristaux de $Am_2Zn(SO_4)_2 \cdot 6 H_2O$. (M).	405
* — Étude cristallographique des nitrates d'aluminium et de fer (M).	407
* W. A. Silberminc. Sur la pickeringite du glacier Ščurovskij (M).	997
* P. de Wiffenburg. Sur la forme caractéristique de <i>Pseudomonotis</i> du trias supérieur du Caucase et d'Alaska (Avec 1 planche). (M).	475

BOTANIQUE, ZOOLOGIE ET PHYSIOLOGIE.

* V. Bianchi. Liste des oiseaux observés durant la période chaude des années 1897--1913 dans la zone littorale du district de Peterhof entre les villages Lëbiačič et Tchornaja Rëtebka (CR).	903
A. Birula. Monographie der Solifugen-Gattung <i>Gylippus</i> E. Simon (CR).	71
— Contributions à la classification et à la distribution géographique des mammifères. V. Sur la position d' <i>Ichurina plimiceps</i> (Vigors et Horsfield) dans le système de la fam. <i>Felidae</i> . (Avec 1 planche et 4 dessins dans le texte) (CR).	901

	PAG.
*N. A. Busch. Sur la division de la Sibérie en provinces phyto-géographiques (M).	39
* — De <i>Stubendorffiae</i> generis specie nova (CR).	218
*C. N. Davydov. Recherches sur les processus de restitution chez les vers (Némertiens. Archannelides et Polychètes inférieurs) (CR).	902
*C. M. Dériougine (Deriugin). Sur la faune du golfe de Kola et les conditions de son existence. III. Oecologie et biogéographie (CR).	903
V. Dogiel voir W. Schimkevitsch (V. Šimkevič).	1147
*V. Drobov. Sur le genre <i>Bolboschoenus</i> Palla (<i>Scirpus</i> L. ex parte) et sa répartition en Sibérie (CR).	416
Benedikt Dybowski. Ueber Kaspische Schnecken aus der Abteilung <i>Turricaspiinae</i> subfam. nova, zum Vergleich mit den <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. (Mit 3 Tafeln) (CR).	905
— und J. Grochmalicki. Beiträge sur Kenntnis der Baikalmollusken. I. <i>Baicaliidae</i> 1. <i>Turribaicaliinae</i> nova subfam. (CR)	219
— und Jan Grochmalicki. Beiträge zur Kenntnis der Baikalmollusken. I. <i>Baicaliidae</i> . 1. <i>Turribaicaliinae</i> subfam. nova. III. Untergattung <i>Trachybaicalia</i> (v. Martens) Lindholm. (Mit 2 Tafeln) (CR).	905
*S. S. Ganešin. Contributions à la flore des districts Balagansk, Nizhneudinsk, et Kirensk du gouvernement Irkutsk (Sibérie) (CR).	901
* — et W. Tranzschel. Liste des champignons parasites collectionnés dans le gouvernement d'Irkutsk (CR).	414
*B. N. Gorodkov. Sur les espèces européennes et aziatiques du genre <i>Sagittaria</i> (CR).	74
J. Grochmalicki, Voir Benedykt Dybowski.	219, 905
*W. Iljin. Le travail des stomates comme fonction de la pression osmotique (M).	855
* — Etudes sur la respiration comparée des plantes (M).	937
*A. N. Kiritschenko. (Kiričenko). Contribution à la connaissance de la famille <i>Cimicidae</i> Latr. (= <i>Clinocoridae</i> Kirk.), (<i>Hemiptera-Heteroptera</i>) (CR).	901
*D. I. Lilvinov. Sur le <i>Pinus cembra</i> des montagnes, — <i>Pinus coronans</i> sp. n. (CR).	414
* — Nouvelles formes de <i>Calligonum</i> du Turkestan collectionnées par Mr. N. Androsov (CR).	415
* — Notices sur quelques plantes de la flore de Russie (CR).	415
S. Lvoff. (Lvov) voir V. Paladin.	241
V. N. Liubimenco voir N. A. Montléverdé	1007
*V. Malicevskij. Sur l'influence de l'oxygène sur la germination des pois (M).	639
*A. V. Marfynov. Notice sur quelques formes nouvelles de Trichoptères, provenant de différentes localités (CR)	777
* — Contribution à la faune des Trichoptères de la Chine (CR).	777
*N. A. Montléverdé et V. N. Liubimenco. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. III. Application de la méthode spectrocolorimétrique de l'analyse quantitative à l'étude de la question concernant l'accumulation de la chlorophylle, de la xanthophylle et de la carotène dans la plante (M)	1007
* — — IV. Sur la rodoxantine et la lycopine (M).	1105
*N. V. Nasonov. <i>Ovis arcar</i> et les formes voisines des moutons sauvages (M).	3
* — Sur une nouvelle espèce de mouton sauvage du Gobi meridional <i>Ovis Kozlovi</i> (M).	621
*S. Ognev. Une nouvelle espèce de hamster, <i>Cricetulus pamirensis</i> sp. nov. (CR).	220
* — Notes sur les <i>Chiroptères</i> et les <i>Insectivores</i> de la region d'Ussuri (CR).	413
*V. I. Palladin et Z. N. Tolstaja. Sur l'absorption de l'oxygène par les chromogènes respiratoires des plantes (M).	93
* — et S. Lvoff (Lvov). Sur l'influence des chromogènes respiratoires sur la fermentation alcoolique (M).	241
W. Schimkevitsch (V. Šimkevič) und V. Dogiel. Ueber regeneration bei Pantopoden (M)	1147

*V. N. Sukačev. Analyse des débris de plantes dans les aliments du mammoth, trouvé près du fleuve Berezovka dans la province Jakutsk (CR).	73
— <i>Elymus caespitosus</i> sp. n. (CR).	415
*Z. N. Tolstaja. Voir V. I. Palladin.	93
*W. Tranzschel voir S. Ganésin	414
*O. A. et B. A. Fedčenko. <i>Sphenoclea</i> Gaertn. en Turkestan (CR)	218
J. N. Wagner. <i>Ceratophyllus calcarifer</i> , sp. n. (CR)	220
K. Yendo. On <i>Haplosiphon filiformis</i> Rupr. (CR).	74

SCIENCES HISTORIQUES ET PHILOLOGIQUES.

HISTOIRE.

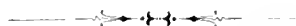
*A. S. Lappo-Danilevskij. Compte-rendu sur les travaux de quelques Commissions Savantes d'archives provinciales d'après leurs rapports pour la période 1904—1911 (M)	75
*I. I. Janžul. La nationalité et l'âge des académiciens russes (M).	279

PHILOGIE.

*B. B. Latysev. Le Ménologe de Jean Xiphilinos (M).	231
*P. V. Nikitin. Contribution à la littérature des <i>Ἀγογὰι</i> (M).	779

LETTRES ORIENTALES.

*A. I. Ivanov. Documents sur l'histoire de Khara-Khoto. I. Lettre chinoise du XIV siècle (M).	811
Oscar von Lemm. Koptische Miscellen. CXXVI—CXXX.	533
— Koptische Miscellen. CXXXI. CXXXII (M).	627
*N. J. Marr. Eléments japhétiques dans les langues de l'Arménie. V (M).	175
*— — VI.	417
*— Résultats ethnologiques d'une excursion linguistique en Abkhasie (M).	303
*— Un cas d'emprunt des noms de nombre dans les langues japhétiques (M).	789
C. Salemann. Manichaica V. (M).	1125



Оглавление.— Sommaire.

	СТР.		РАС.
Извлеченія изъ протоколовъ засѣданій Академіи.	1043	*Extraits des procès-verbaux des séances de l'Académie.	1043
И. П. Бородинъ. Отчетъ о командировкѣ въ Бернъ на конференцію по международной охранѣ природы.	1065	* I. P. Borodin. Rapport sur la mission à la conférence de Berne pour la protection internationale de la nature.	1065
А. Шанидзе. Отчетъ о дѣтней командировкѣ 1913 г. въ Душетскій и Тيونетскій уѣзды Тифлисской губерніи для изученія грузинскихъ говоровъ.	1069	* A. Sanidze. Rapport sur une mission scientifique dans les districts de Dusset et Tionet du gouvernement de Tiflis pendant l'été 1913 pour l'étude des dialectes Géorgiens.	1069
Статьи:		Mémoires:	
* П. И. Вальденъ. Объ электропроводности въ углеродахъ и ихъ галоидопроводныхъ, а равно въ эфирахъ и основаніяхъ, какъ растворителяхъ. Часть II.	1075	P. Walden. Ueber das elektrische Leitvermögen in Kohlenwasserstoffen und deren Halogenderivaten, sowie in Estern und Basen als Solventien. II Teil.	1075
С. П. Поповъ. Кристаллы барита съ горы Букувки.	1103	* S. Popov. Cristaux de baryte de la montagne Bokóvka.	1103
Н. А. Монтеверде и В. Н. Любименко. Изслѣдованія надъ образованіемъ хлорофилла у растений. IV. О родоксантинѣ и ликопинѣ.	1105	* N. A. Montéverdé et V. N. Liubimenco. Recherches sur la formation de la chlorophylle chez les plantes. IV. Sur la rodoxantine et la lycopine.	1105
* Н. Г. Залеманъ. Замѣтки по манихейской письменности. V.	1125	C. Salemann. Manichaica V.	1125
Д. Н. Соколовъ. О верхне-юрскихъ окаменѣлостяхъ изъ Аргентины.	1145	* D. N. Sokolov. Sur quelques fossiles du jurassique supérieur de l'Argentine.	1145
* В. Шимкевичъ и В. Догель. О регенераціи у Pantopoda.	1147	W. Schimkewitsch (V. Šimkevič) und V. Dogiel. Ueber Regeneration bei Pantopoden.	1147
* Н. А. Булгаковъ. О коэффициентѣ самондукціи ленточной спирали.	1157	N. Bulgakov. Le coefficient de selfinduction d'une bobine ayant la forme d'un ruban tourné en spirale.	1157
Новыя изданія.	1168	*Publications nouvelles.	1168
Содержаніе VII-го тома „Извѣстій“, VI серіи, 1913 г.	1169	Table des matières du Tome VII du „Bulletin“, VI série, 1913.	1169

Къ настоящему номеру приложено оглавленіе второго полутома.

Le présent numéro est accompagné du sommaire du second demi-volume.

Заглавіе, отмѣченное звѣздочкою *, является переводомъ заглавія оригинала.

Le titre désigné par un astérisque * présente la traduction du titre original.

Напечатано по распоряженію Императорской Академіи Наукъ.

Декабрь 1913 г.

Непремѣнный Секретарь Академіи С. Ольденбургъ.

Типографія Императорской Академіи Наукъ (Вас. Остр., 9-я л., № 12).



3 2044 093 253 037

