

УНИВЕРСИТЕТСКІЯ

ІЗВѢСТІЯ.

■ ■ ■

№ 5.

КІЕВЪ.

1873.

Digitized by Google

УНИВЕРСИТЕТСКАЯ ИЗВѢСТИЯ.

M a i.

№ 5.

КІЕВЪ.

ВЪ УНИВЕРСИТЕТСКОЙ ТИПОГРАФІИ.

1873.

PRINTED IN RUSSIA

Digitized by Google

5 May 1938
A. E. Coolidge Fund

Печатано по определению Совета Университета Св. Владимира.
Ректоръ Н. Буне.

СОДЕРЖАНИЕ КНИЖКИ.

ОТДѢЛЪ I-й.

- I. Протоколы засѣданій Совѣта Университета Св. Владимира 2-го и 16-го марта 1873 года.
- II. Дополненіе къ правиламъ Университета Св. Владимира.

ОТДѢЛЪ II-й.

- III. О значеніи химическихъ формулъ.—Статья доцента Базарова.
- IV. Основанія теоретической динамики.—Сочиненіе профес. Рахманова (продолженіе).
- V. Практическое руководство къ изученію англійскаго языка, составленное лекторомъ Даніелемъ (окончаніе).
- VI. Начала политической экономіи.—Сочиненіе Рикардо, переводъ подъ редакціею магистр. Зибера (продолженіе).
- VII. Исторический обзоръ примѣненія атомической теоріи къ химіи и проч.—Сочиненіе Каннишаро, переводъ профес. Алексеева (продолженіе).

ПРИБАВЛЕНИЯ.

- VIII. Отъ комитета четвертаго съѣзда русскихъ естествоиспытателей.
 - IX. Таблица метеорологическихъ наблюдений за апрѣль мѣсяцъ 1873 г.
-

О БЪ ИЗДАНИИ
УНИВЕРСИТЕТСКИХЪ ИЗВѢСТИЙ
въ 1873 году.

Университетскія Извѣстія въ 1873 году издаются по прежней программѣ.

Цѣль этого изданія остается также прежнею: доставлять членамъ университетскаго сословія свѣдѣнія, необходимыя имъ по отношеніямъ ихъ къ Университету, и знакомить публику съ состояніемъ и дѣятельностію Университета и различныхъ его частей.

Согласно съ этою цѣлью, въ Университетскихъ Извѣстіяхъ 1873 года печатаются:

1. Протоколы засѣданій университетскаго совѣта.
 2. Новыя постановленія и распоряженія по Университету.
 3. Свѣдѣнія о преподавателяхъ и учащихся, списки студентовъ и ностороннихъ слушателей.
 4. Обозрѣнія преподаванія по полугодіямъ.
 5. Программы, конспекты и библіографические указатели для учащихся.
 6. Библіографические указатели книгъ, поступающихъ въ университетскую библіотеку и въ студентскій ея отдѣлъ.
 7. Свѣдѣнія и изслѣдованія, относящіяся къ устройству и состоянію ученой, учебной, административной и хозяйственной части Университета.
 8. Свѣдѣнія о состояніи коллекцій, кабинетовъ, музеевъ и другихъ учебно-вспомогательныхъ заведеній Университета.
 9. Годичные отчеты по Университету.
 10. Отчеты о путешествіяхъ преподавателей съ учеными цѣлями.
 11. Разборы диссертаций, представляемыхъ для получения ученыхъ степеней, для соисканія наградъ, pro *venia legendi* и т. п. а также, по мѣрѣ средствъ, и самыя диссертации.
 12. Рѣчи, произносимыя на годичномъ актѣ и въ другихъ торжественныхъ собраніяхъ.
 13. Вступительныя и пробныя лекціи; если же представляется средства, то и отдѣльные курсы преподавателей.
 14. Ученые труды преподавателей и учащихся.
- Сочиненія значительного объема могутъ быть печатаемы въ видѣ особыхъ приложений къ Университетскимъ Извѣстіямъ.

Редакція.

Протоколы засѣданій Собѣта.

2-го марта 1873 года.

Въ засѣданіи Собѣта Университета Св. Владимира, 2 марта 1873 года, подъ предсѣдательствомъ г. Ректора Университета Н. Х. Бунге, присутствовали: проректоръ А. П. Матвѣевъ; деканы: А. И. Селинъ, И. И. Рахманиновъ, В. А. Незабитовскій и П. И. Перемежко; ординарные профессоры: В. А. Караваевъ, С. С. Гогоцкій, А. П. Вальтеръ, К. А. Матюковъ, Ф. Ф. Эргардтъ, Н. А. Фаворовъ, Г. Д. Сидоренко, Н. К. Ренненкампфъ, П. Э. Ромеръ, А. А. Шефферъ, М. П. Авенаріусъ, В. Б. Томса, В. Т. Покровскій, М. Е. Ващенко-Захарченко, В. А. Бецъ, В. И. Модестовъ, И. Г. Борщовъ, М. Ф. Хандриковъ и Ф. М. Гарничъ-Гарницкій; экстраординарные профессоры: А. В. Ивановъ, П. П. Сущинскій, Н. А. Бунге, В. А. Субботинъ, В. Я. Яроцкій и В. Г. Демченко. Не присутствовали: С. М. Ходецкій, Ю. И. Мацонъ, П. П. Алексеевъ, А. В. Романовичъ-Славатинскій, Н. А. Хржонцевскій и А. С. Шкляревскій—по болѣзни; Г. М. Цѣхановецкій, А. Ф. Кистяковскій и В. С. Иконниковъ—по нахожденію въ командировкѣ; К. М. Феофилактовъ, Ф. Ф. Мерингъ и А. О. Ковалевскій—по неизвѣстнымъ причинамъ.

1. Слушали: чтеніе протокола предшествовавшаго засѣданія Собѣта Университета, 9 февраля 1873 года.—Подписьавъ этотъ протоколъ,—
Опредѣлили: представить его г. Попечителю Кіевскаго Учебнаго Округа, для утвержденія къ напечатанію.

2. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Кіевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 10 февраля 1873 года за № 1745, слѣдующаго содѣянія: „Г. Министръ Народнаго Просвѣщенія, отъ 27 января за № 1148, уѣздомиль меня, что онъ не усматриваетъ особенной надобности въ со-

ставлениі отдельныхъ правилъ для выдачи стипендій студентамъ физико-математического факультета Университета Св. Владимира, съ цѣлію приготовленія учителей математики и физики для духовныхъ семинарій; при этомъ однаже его сіятельство выразилъ желаніе, чтобы стипендіи духовнаго вѣдомства предоставлялись отличайшимъ по успѣхамъ и поведенію студентамъ. Въ случаѣ же, еслибы стипендіатъ духовно-учебного вѣдомства, давшій подпиську о согласіи на шестилѣтнюю обязательную по окончаніи курса службу въ семъ вѣдомствѣ, получиль-бы на полукурсовомъ испытаніи неудовлетворительныя отметки, то такой стипендіатъ, въ силу данной имъ подписки, обязанъ будеть прослужить по распоряженію духовнаго начальства, за каждый годъ получения стипендіи, полтора года въ учитольскомъ званіи въ низшихъ духовныхъ училищахъ. Что же касается до освобожденія этихъ стипендіатовъ отъ обязательной службы посредствомъ возврата въ казну денегъ, полученныхъ ими въ стипендію, то по сemu предмету слѣдуетъ, въ каждомъ отдельномъ случаѣ, входить въ сношеніе съ канцелярию оберъ прокурора Святѣйшаго Синода.

О вышепомѣщенномъ предложеніи г. Министра Народнаго Просвѣщенія имѣю честь уведомить Совѣтъ Университета Св. Владимира, на представление его отъ 23 ноября прошлаго 1872 года за № 1641».

О предѣли: настоящее предложеніе принять къ исполненію и руководству; для чего таковое записать въ книгу общихъ постановлений по Университету и сообщить физико-математическому факультету.

3. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 17 февраля 1873 года за № 2115, слѣдующаго содержанія: „Его сіятельство господинъ Министръ Народнаго Просвѣщенія, въ предложеніи отъ 3 февраля за № 1452, увѣломилъ Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, что по поводу доставленныхъ Министерству Народнаго Просвѣщенія маѣній Совѣтовъ нашихъ университетовъ относительно порядка допущенія въ университетахъ, имѣющихъ медицинскіе факультеты, къ экзаменамъ на званіе новивальной бабки лицъ, окончившихъ курсъ во всѣхъ родовспомогательныхъ заведеніяхъ земства, призвано было необходимымъ снести съ Министерствомъ Внутреннихъ

Дѣлъ о составленіи въ Медицинскомъ Совѣтѣ того Министерства общей программы преподаванія предметовъ въ означенныхъ заведеніяхъ примѣнительно къ существующемъ на сей предметъ правиламъ и требованіямъ современной науки.

Вслѣдствіе сего Министръ Внутреннихъ Дѣлъ вынѣ увѣдомилъ его сіятельство, что Медицинскій Совѣтъ, съ цѣллю введенія однообразія, какъ въ преподаваніи и дальнѣйшемъ практическомъ образованіи, такъ и въ управлѣніи въ открываемыхъ земскими учрежденіями повивальными школахъ, составилъ для этихъ заведеній, съ родильными при нихъ отдѣленіями, общий нормальный уставъ и программу преподаванія, которые сообщены вынѣ гг. начальникамъ губерній для соображенія при учрежденії земскихъ повивальныхъ школъ. Къ сему генералъ-адъютантъ Тимашевъ присоединилъ, что хотя преподаваніе, по изложенной, въ нормальномъ уставѣ, программѣ, вѣсноколько уступаетъ объему преподаванія въ родовспомогательныхъ институтахъ, такъ какъ оно предназначается для образования сельскихъ повитухъ; но при всемъ томъ Медицинскій Совѣтъ не встрѣчаетъ препятствія къ допущенію лицъ, окончившихъ курсъ въ земскихъ повивальныхъ школахъ, къ экзамену въ университетахъ для получения званія повивальныхъ бабокъ, если познанія ихъ будутъ соответствовать требованіямъ правилъ испытанія на эту степень.

О вышепложенномъ, согласно предложенію г. Министра Народнаго Просвѣщенія, имѣю честь увѣдомить Совѣтъ Университета, съ приложениемъ упоминаемаго нормального устава земской повивальной школы, къ надлежащему исполненію и руководству“.

О предѣлили: встоящее предложеніе принять къ исполненію и руководству; для чего таковое записать въ книгу общихъ постановлений по Университету и сообщить медицинскому факультету.

4. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 31 января 1873 года за № 1260, слѣдующаго содержанія: „Министерство Народнаго Просвѣщенія, въ предшествовавшихъ сему годахъ, входило въ Государственный Совѣтъ съ ходатайствомъ объ употребленіи вѣкоторой части изъ остатковъ отъ суммы, ассигнованной по ст. 1 § 5 сметы сего Министерства на содержаніе личнаго состава

профессоровъ изъ некоторыхъ университетахъ, на вознаграждение приват-доцентовъ въ тѣхъ университетахъ.

По поводу поступившаго винтъ къ г. Министру Народнаго Просвѣщенія, отъ одного изъ попечителей учебныхъ округовъ, ходатайства объ отдѣльной части суммы изъ остатковъ изъ личнаго состава университета на вознаграждение приват-доцентовъ въ нынѣшнемъ году, его сіятельство, предварительно какого-либо по сему предмету распоряженія, отъ 20. января за № 882, просить г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, предложить Совѣту Университета Св. Владимира войти въ обсужденіе о томъ: нужна ли Университету въ нынѣшнемъ году сумма на вознаграждение приват-доцентовъ, и если нужна, то какая часть можетъ быть отдана изъ свободныхъ остатковъ отъ личнаго состава на вознаграждение приват-доцентовъ, и за тѣмъ какое участіе Университетъ можетъ принять въ вознагражденіи приват-доцентовъ изъ принадлежащихъ ему специальныхъ средствъ, а также кому изъ приват-доцентовъ и въ какомъ размѣрѣ предполагается выдавать вознагражденіе изъ остатковъ отъ личнаго состава сего Университета въ текущемъ году.

Вследствіе этого покорнейше прошу Совѣтъ Университета доставить мѣтъ, въ возможно непродолжительномъ времени, требуемый г. Министромъ свѣдѣнія».

О предѣлии: ходатайствовать объ употреблениіи изъ остатка на содержаніе личнаго состава 1500 р. для выдачи вознагражденія приват-доцентамъ, въ дополненіе къ 3000 изъ специальныхъ средствъ, для выдачи гг. *Драгоманову* 1600, *Мищенку* 1200, *Базилеву*, *Зигелю* и *Макдональдаму*, сообразно съ представленіями факультетовъ, примѣрно до 1700 руб.

5. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 27 февраля 1873 года за № 2342, слѣдующаго содержанія: „Медицинскій Департаментъ, отъ 8 февраля за № 1213, уведомилъ Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, что переданный въ распоряженіе Министерства Внутреннихъ Дѣлъ стипендіантъ Университета Св. Владимира, лекарь Лейба Горнблэда, по уваженію болѣзнишаго состоянія, опредѣленъ, 8 февраля, ординаторомъ Могилевскихъ богоугод-

иныхъ заведеній. Ора этомъ Медицинскій Департаментъ присовокупилъ, что съ выдачею г. Горнфельду прогонныхъ денегъ на двѣ лошади, для проѣзда отъ С.-петербурга до Могилева, сообщено г. управляемому должность С.-петербургскаго губернатора.

О вышеизложенномъ имѣю честь уведомить Советъ Университета, въ отвѣтъ на представление отъ 15 марта 1872 года за № 342».

О предѣлии: копію настоящаго предложения передать въ Правленіе Университета, для зависящаго распоряженія.

6. Слушали: предложение г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ округомъ, адресованное къ Ректору Университета Св. Владимира, отъ 27 февраля 1873 года за № 2343, слѣдующаго содержанія: „Препровождая при семъ присланное изъ Департамента Народнаго Просвѣщенія, отъ 12 февраля за № 1746, прошеніе, поданное г. Министру вольнослушателемъ Университета Св. Владимира, сербскимъ подданнымъ Степаномъ Бородуловичемъ, о зачисленіи его студентомъ Университета Св. Владимира безъ представленія свидѣтельства о выдержаніи курса гимназическихъ наукъ, имѣю честь покорнейше просить ваше превосходительство, съ возвращеніемъ означеннаго прошенія, сообщить имъ вами по содержанию оного заключеніе».

По докладѣ сего предложения въ Советъ,—**О предѣлии:** доhesti г. Управляющему округомъ, что на основаніи правиль, просьба Бородуловича удовлетворена быть не можетъ, и присовокупить, что славаше, прѣѣжающіе изъ Сербіи и подвластныхъ Турціи земель, для приобрѣтенія въ Россіи высшаго образованія, далеко не имѣютъ подготовки, требуемой отъ воспитанниковъ окончившихъ курсъ нашихъ гимназій а потому еслибы Министерство признало полезными, чтобы славяне, поданные другихъ державъ, получали образованіе не за границею, а въ Россіи, то для принятія ихъ въ Русскіе университеты необходимо составить особы правила съ всѣкоторыми облегченіями.

7. Слушали: предложение г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ округомъ, отъ 16 февраля 1873 года за № 2026, слѣдующаго содержанія: „Всѣдѣствіе представленія отъ 13 сего февраля за № 166, разрѣшило Совету Университета Св. Владимира выдать вновь опредѣленныя

допентами сего Университета: по кафедрѣ всеобщей исторіи г. *Фортинскому* и по кафедрѣ хирургической госпитальной клиники г. *Коломнику*, подъемные деньги, по *трехста* руб. каждому, изъ специальныхъ средствъ Университета, именно изъ процентовъ отъ университетскихъ капиталовъ».

О предѣлили: копію настоящаго предложения передать для зависящаго распоряженія въ Правленіе Университета и о содержаніи сего предложения отмѣтить въ послужномъ спискѣ гг. доцентовъ Фортинского и Коломнина.

8. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 21 февраля сего года за №№ 2138, 2139 и 2140, о томъ, что удостоенные степени: лекаря Фишель *Сошина* и аптекарского помощника Францъ-Ксаверій *Осткевич-Рудницкий* и Антонъ *Вольский*, исключены Подольскою казенною палатою, въ одной мужескаго пола душѣ, съ начала 1873 года, первый изъ купеческихъ членовъ мѣстечка Фельштина Проскуровскаго уѣзда, второй изъ мѣщанъ города Винницы и третій изъ мѣщанъ города Брацлава.

О предѣлили: выдать г. Сошину Фишелю дипломъ на степень аптекарского помощника съ отличиемъ.

9. Слушали: представленіе физико-математического факультета, отъ 28 февраля 1873 года за № 10, слѣдующаго содержанія: „Физико-математический факультетъ, въ засѣданіи своемъ 6 февраля, подвергнуль обсужденію прилагаемое при семъ предложеніе ординарного профессора И. Г. Борщова, относительно определенія доктора ботаники Петербургскаго университета Осипа Васильевича *Баранецкаго*, вторымъ преподавателемъ по кафедрѣ ботаники, съ званіемъ экстраординарного профессора, и постановилъ подвергнуть г. Баранецкаго баллотированію въ слѣдующемъ засѣданіи факультета.

Въ засѣданіи факультета 28 февраля г. Баранецкій былъ подвергнутъ баллотированію, и по вскрытии ящиковъ оказалось, что г. Баранецкій получилъ десять избирательныхъ шаровъ и одинъ неизбирательный.

На основаніи этой баллотировки, согласно представленію профессора Борщова, физико-математический факультетъ имѣть честь ходатайствовать передъ Совѣтомъ Университета объ определеніи г. доктора ботаники

Баранецкаго вторымъ преподавателемъ по кафедрѣ ботаники съ званіемъ экстраординарнаго профессора".

При этомъ было доложено упомянутое представление г. Борщова, заключающееся въ слѣдующемъ: „Въ настоящее время въ Университетѣ Св. Владимира преподаваніе ботаники по всемъ ея отдѣламъ, наблюденіе надъ практическими занятіями студентовъ, а также завѣдываніе ботаническимъ садомъ и кабинетомъ Университета, возложено на одного преподавателя. Если вообще подобныя условія возможны, по необходимости, временно, то продолжительность ихъ не только крайне затруднительна для одного лица, но несомнѣнно можетъ повести къ ущербу въ самомъ преподаваніи. Оба эти обстоятельства, особенно же послѣднєе, обратили на себя вниманіе физико-математического факультета еще четыре года тому назадъ, и благодаря его инициативѣ, Совѣтъ Университета опредѣлилъ ходатайствовать о назначеніи двухъ преподавателей по ботаникѣ, на что и послѣдовало разрѣшеніе Министерства. Другимъ преподавателемъ по ботаникѣ назначенъ былъ въ то время г. профессоръ Вальцъ. Но съ переходомъ г. Вальца въ Новороссійскій университетъ, кафедра ботаники снова осталась при одномъ преподавателѣ, и такимъ образомъ совершенно понятное стремленіе факультета къ устраниенію сопряженныхъ съ этимъ неудобствъ, осуществилось лишь на короткое время.

Въ виду всего этого, а также въ виду прямаго интереса науки, позволяю себѣ предложить факультету въ качествѣ другаго преподавателя по ботаникѣ, и съ званіемъ экстраординарнаго профессора, доктора ботаники С.-петербургскаго университета Осица Васильевича Баранецкаго.

О. В. Баранецкій, 29 лѣтъ, православнаго исповѣданія, по окончаніи гимназического курса съ медалью, поступилъ въ 1860 году студентомъ первоначально на историко-филологическій факультетъ Московскаго университета, а за тѣмъ, въ 1861 году, перешелъ въ С.-петербургскій университетъ на физико-математическій факультетъ, по разряду естественныхъ наукъ. По окончаніи курса съ званіемъ кандидата и представлении разсужденія: »О строеніи сосудистыхъ пучковъ *Rumex crispus*«, удостоеннаго Ивановской преміи, г. Баранецкій специальнѣ занялся ботаникой и въ течевіе 1867 года работалъ въ лабораторіи профессора

Фамандына. Въ 1868 году, г. Баранецкій былъ избранъ стипендиотомъ для приготовленія къ профессорскому званію и, по выдержаніи въ 1869 году магістерского испытания и удовлетворительномъ защищении диссертациі, былъ отправленъ, съ 1-го января 1870 года, для дальнѣйшихъ занятій за границу, на два года, на счетъ Министерства Народного Просвѣщенія. По истеченіи же двухъ лѣтъ командировки, срокъ ея былъ продолженъ г. Баранецкому еще на полгода. Во время своего пребыванія за границей, г. Баранецкій преимущественно занимался въ лабораторіяхъ: Лейпцигской—у профессора Шенка и Вюрцбургской—у известнаго физіолога Сакса, а по возвращеніи въ С.-петербургъ, представилъ въ физико-математической факультетъ С.-петербургскаго университета общирное изслѣдованіе, подъ заглавиемъ: «О периодичности „Плача“ травянистыхъ растеній и причинахъ этой периодичности». Послѣ блестящаго публичнаго защищеннія этого изслѣдованія, г. Баранецкій былъ удостоенъ степени доктора ботаники.

Кромѣ только-что названной работы, г. Баранецкій публиковалъ еще слѣдующія изслѣдованія:

1) *Ueber das freie Leben der Gonidien und die Zoosporeabildung der Flechten.* Работа произведена вмѣстѣ съ профессоромъ Фамандынымъ и напечатана въ мемуарахъ С.-петербургской академіи наукъ, за 1867 годъ.

2) *Beitrag zur Kenntniss des selbstständigen Lebens der Flechten-Gonidien;* напечатано въ Pringsheim's Jahrbücher für wissenschaftl. Botanik, Band V.

3) *Изслѣдованія надъ діосмозомъ по отношенію его къ растеніямъ;* магістерская диссертациія, напечатанная за тѣмъ, въ 1869 году, въ Poggendorff's Annalen der Physik und Chemie, Bd. 147.

4) *Bemerkungen über die Wirkung des Lichtes auf Vegetationsprocesse etc.* Напечатано въ Botan. Zeitung, за 1871 годъ.

5) *Entwickelungsgeschichte des Gymnoascus Reessii,* въ Botan. Zeitung, за 1872 годъ.

6) *Ueber den Einfluss einiger Bedingungen auf die Transpiration der Pflanzen,* въ Botan. Zeitung, за 1872 годъ.

Всѣ названныя изслѣдованія г. Баранецкаго, которыя имѣю честь представить при семъ факультету, указываютъ несомнѣнно, какъ на замѣчательныя дарованія Осипа Васильевича, такъ и на обширныя, вполнѣ современныя его свѣдѣнія, а вмѣстѣ съ тѣмъ и на необыкновенную прданность своему дѣлу. Самый способъ веденія всѣхъ работъ изобличаетъ въ немъ весьма талантливаго изслѣдователя, а изложеніе ихъ отличается ясностью и полнотою.

Предлагая факультету О. В. Баранецкаго въ экстраординарные профессора по ботаникѣ, я вполнѣ надѣюсь, что въ лицѣ его факультетъ пріобрѣтѣтъ новаго достойнаго члена и въ тоже время весьма даровитаго преподавателя.

Въ дополненіе къ моему представленію, честь имѣю присовокупить, что сообщенные миѣ профессорами С.-петербургскаго университета А. Н. Бекетовымъ и А. С. Фаминцовымъ отзывы объ О. В. Баранецкомъ, вполнѣ подтверждаютъ мои собственныя воззрѣнія на его ученую дѣятельность и безусловно говорять въ пользу предлагаемаго мною кандидата⁴.

Опредѣлили: въ слѣдующемъ засѣданіи Совѣта баллотировать г. Баранецкаго для опредѣленія вторымъ преподавателемъ по каѳедрѣ ботаники съ званіемъ экстраординарного профессора.

10. Слушали: представленіе декана медицинскаго факультета, адресованное къ Ректору Университета Св. Владимира отъ 26 февраля 1873 года за № 60, слѣдующаго содержанія: „Во исполненіе предложенія вашего превосходительства отъ 14 февраля за № 172, имѣю честь представить при семъ въ подлинникѣ мнѣніе гг. директоровъ факультетскихъ клиникъ, по вопросу объ избраніи въ сверхштатные ординагоны клиникъ лекарей, выслужившихъ трехлѣтній срокъ въ должностяхъ штатнаго ординатора при факультетскихъ клиникахъ“.

Упомянутое мнѣніе гг. директоровъ факультетскихъ клиникъ заключается въ слѣдующемъ: „Въ отвѣтъ на предложеніе вашего высокородія, отъ 14 текущаго февраля за № 54, честь имѣемъ сообщить слѣдующее:

Года два тому назадъ, въ медицинскомъ факультете былъ возбуж-

день вопросъ о сокращеніи срока службы ординаторовъ клиникъ нашего Университета; при чмъ тѣ въ членовъ факультета, которые защищали это предложеніе, мотивировали его главнымъ образомъ тѣмъ, что при болѣе частой перемѣнѣ ординаторовъ, большее число окончившихъ курсъ молодыхъ людей будетъ имѣть возможность образовать изъ себя специалистовъ по избраннымъ ими предметамъ. Предложеніе это тогда же встрѣтило возраженіе со стороны нѣкоторыхъ членовъ факультета и преимущественно со стороны директоровъ клиникъ, которые, соглашаясь вполнѣ съ опредѣленіемъ трехлѣтняго срока службы ординаторовъ клиникъ, въ то же время ходатайствовали о предоставлении права директорамъ клиникъ оставлять на дальнѣйшіе сроки тѣхъ изъ ординаторовъ, которые, особымъ значеніемъ дѣла и добросовѣтностью въ исполненіи своихъ обязанностей, приносятъ несомнѣнную пользу.

Въ особыхъ мѣсяцѣахъ, поданныхъ гг. профессорами Мерингомъ и Матвеевымъ, указывалось главнымъ образомъ на то, что ординаторы, прослужившіе одинъ или два срока при клиникахъ и заявившіе себя съ хорошей стороны, особенно полезны для клиникъ, такъ какъ они могутъ руководить студентовъ въ практическихъ занятіяхъ, что въ особенности важно для акушерской клиники, где надобность въ опытномъ ординаторѣ можетъ случиться во всякое время дня и ночи. Въ настоящее время факультету предоставлено право имѣть при клиникахъ сверхштатныхъ ординаторовъ, и памъ кажется, что мѣра эта могла-бы промирить оба противоположные мѣрвія, если было-бы разрешено на эти должности опредѣзять лицъ, уже прослужившихъ извѣстное число лѣтъ при тѣхъ же клиникахъ; она дала-бы возможность имѣть всегда, сверхъ только-что опредѣленныхъ молодыхъ людей со студенческой скажейки, еще одного, который, какъ уже пріобрѣвшій опытность, могъ-бы приносить значительную пользу клиникѣ.

Въ виду вышепизложеннаго, честь имѣемъ ходатайствовать о разрешеніи назначать на должности сверхштатныхъ ординаторовъ лицъ, уже служившихъ при клиникахъ въ качествѣ штатныхъ ординаторовъ".

Опредѣлили: настоящее заявленіе гг. директоровъ клиникъ представить г. Попечителю, вмѣстѣ съ мѣрвіемъ Совета по настоящему дѣлу.

11. Слушали докладъ: жена бывшаго помощника проректора Университета Св. Владимира, коллежскаго советника Федора Аршаницына (нынѣ умалченнаго), Лидія Аршаницава, обратилась съ всеподданнейшимъ прошенiemъ на Высочайшее Имя о назначеніи ей, съ тремя дѣтьми, пенсіі за службу мужа.

Прошеніе это въ установленномъ порядке передано чрезъ г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ на заключеніе Ректора Университета, съ приглашеніемъ доставить нужная свѣдѣнія по настоящему дѣлу.

Изъ формулярнаго списка коллежскаго советника Федора Аршаницына видно, что онъ, прослужа по учебному вѣдомству Министерства Народнаго Просвещенія 15 лѣтъ 11 мѣсяцевъ и 2 дня, уволенъ затѣмъ 22 февраля 1872 года, согласно прошенію, вовсе отъ службы при Университетѣ Св. Владимира, безъ пенсіі.

Въ настоящее время г. Аршаницынъ одержимъ умопомѣшательствомъ, какъ это видно изъ свидѣтельства, выданнаго 22 октября 1872 года за № 2809 канторою С.-петербургской больницы Св. Николая Чудотворца. Въ этомъ свидѣтельствѣ сказано, что коллежскій советникъ Федоръ Аршаницынъ находится съ 22 июля 1872 года на излечевіи въ этой больницѣ, и при освидѣтельствованіи его 21 июля въ С.-петербургскомъ губернскомъ управлениі онъ признанъ умалишеннымъ.

Упомянутая болѣзнь г. Аршаницына, удостовѣренная медицинскимъ актомъ чрезъ пять мѣсяцевъ послѣ выхода его въ отставку, не составляетъ явленія внезапнаго; признаки ея обнаруживались еще во время нахожденія г. Аршаницына при Университетѣ Св. Владимира въ должности помощника проректора; и члены университетскаго сословія, и студенты Университета, входившіе въ соприкосновеніе съ г. Аршаницынымъ, не разъ остаивливались на мысли, что умственное состояніе его не совсѣмъ нормально и по всейѣѣности обусловлено психическимъ страданіемъ; но такъ какъ проявленія этого не нормального состоянія, хотя и частыя, не выражались слишкомъ рѣзкими крайностями, въ такъ какъ чисто вѣщняя формальная обязанность помощника проректора, которую исполнялъ г. Аршаницынъ, не представляла определенныхъ

давныхъ для признанія его несомнѣнно умалишеннымъ, то поэтому университетское начальство не считало себя въ правѣ, послучаю замѣченыхъ въ г. Аршаницинѣ странностей и вслѣдствіе столкновеній его со студентами и служащими, подвергнуть его формальному освидѣтельствованію. При этомъ нельзя не обратить вниманія и на то обстоятельство, что по отзывамъ г-жи Аршаницыной, мужъ ея, въ послѣдніе годы предъ выходомъ въ отставку, часто былъ молчаливъ, задумчивъ, искалъ уединенія, нерѣдко оставлялъ семью на цѣлые недѣли и мѣсяцы, не давая никакихъ средствъ къ существованію; между тѣмъ какъ въ прежнее время, при нормальномъ состояніи, г. Аршаницынъ отличался всеми качествами хорошаго семьиавина.

Принимая во вниманіе приведенные давныя, можно предположить, что еслибы упомянутое освидѣтельствованіе произведено было во время состоянія г. Аршаницына на службѣ, то быть можетъ врачи-специалисты при внимательномъ наблюденіи и пришли-бы къ убѣждевію, что и тогда г. Аршаницынъ былъ не въ нормальному разсудкѣ; а въ семъ послѣднемъ случаѣ, какъ прослужившій болѣе 15 лѣтъ, онъ имѣлъ-бы право на полную пенсию, на основаніи 553 ст. III т. Св. Зак. по З прод. части 1-й. Пенсія эта, послѣ поступленія г. Аршаницына въ больницу или въ богоугодное заведеніе (что нынѣ и случилось), по смыслу 556 ст. того же тома Св. Зак., принадлежала-бы его семейству.

Совѣтъ Университета Св. Владимира, по выслушаніи изложенаго, принимая во вниманіе отличную службу коллежскаго совѣтника Федора Аршаницына—въ званіи даровитаго учителя въ теченіи почти 11 лѣтъ и при Университетѣ Св. Владимира около 5 лѣтъ, а равно крайне бѣдное состояніе его семейства,—Опредѣлилъ: просить ходатайства г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ обѣ испрошенніи Все-милостивѣйшаго Государя Императора соизволенія, въ видѣ особой монаршей милости, на назначеніе г-жѣ Аршаницыной съ тремя дѣтьми, той пенсіи, которая ей причиталась-бы на основаніи приведенныхъ статей закона въ томъ случаѣ, еслибы мужъ ея былъ признанъ по освидѣтельствованіи съумасшедшемъ, во время состоянія еще его на службѣ, именно въ размѣрѣ полнаго оклада жалованья 600 руб. сер. въ годъ.

12. Слушали: докладъ г. Ректора о вижеслѣдующемъ: „Комитетъ, назначенный Советомъ Университета, по обсужденію предложенія г. Шопечителя отъ 7 февраля за № 1639, призналъ необходимымъ установить правила не только относительно приема лицъ, которыхъ выдержали испытаніе зрѣлости въ гимназіяхъ, но и такихъ, которыхъ окончили среднія учебныя заведенія съ правомъ на поступленіе въ Университетъ въ прежніе годы, или же поступивъ въ другія учебныя заведенія, безъ аттестатовъ и свидѣтельствъ о выдержаніи испытанія зрѣлости, пожелавши перейти въ Университетъ для окончанія курса.

Комитетъ полагаетъ: 1) что лица, выдержавшія испытаніе зрѣлости въ гимназіяхъ, могутъ быть освобождены отъ приемнаго контрольнаго испытанія въ Университетѣ. 2) Что лица, которыхъ окончили въ прежніе годы, т. е. до 1873 года, курсъ среднихъ учебныхъ заведеній, какъ-то: духовныхъ семинарій или академій, гимназій, раввинскихъ училищъ и пр. съ правомъ на поступленіе въ Университетъ, и по какимъ бы то ни было причинамъ не поступили въ оный, въ томъ году, когда имъ были выданы аттестаты, должны подвергаться контрольному испытанію въ Университетѣ. Требованіе отъ этихъ лицъ вторичнаго окончательнаго испытанія зрѣлости въ гимназіи было бы кажется мѣрою слишкомъ суровою; послабленія же, допущенные въ гимназическомъ испытаніи для немногихъ, понизили-бы уровень испытанія зрѣлости вообще, тогда какъ повторочное испытаніе въ Университетѣ изъ основныхъ предметовъ—древнихъ языковъ, математики и русскаго языка — испытаніе достаточно строгое, открыло-бы наиболѣе подготовленнымъ и способнѣйшимъ молодымъ людямъ доступъ къ высшему образованію. 3) Что касается воспитанниковъ духовныхъ учебныхъ заведеній: академій и семинарій, то комитетъ полагалъ-бы подвергать ихъ испытанію зрѣлости въ гимназіяхъ, а если это не возможно, то приемному повторочному испытанію въ Университетѣ, такъ какъ курсъ семинарій не приуроченъ къ гимназическому и свѣдѣнія воспитанниковъ духовныхъ учебныхъ заведеній по математикѣ заставляютъ желать очень многаго. 4) Относительно поступленія или перевода въ Университетъ изъ Училища правовѣдѣнія, лицеевъ: Александровскаго, Демидовскаго, князя Безбородко, изъ Медико-хирургической

академії и другихъ высшихъ учебныхъ заведеній, слѣдовало—бы постановить, что воспитанники, которые имѣютъ аттестаты или свидѣтельства о выдержаніи испытанія зрѣлости въ гимназіяхъ, принимаются въ Университетъ безъ пріемнаго повѣрочнаго испытанія и съ зачетомъ проіденныхъ курсовъ, на основаніи одобренныхъ Советомъ заключеній факультетовъ. Воспитанники же, которые аттестатовъ и свидѣтельствъ объ испытаніи зрѣлости не имѣютъ, обязаны передъ поступленіемъ въ Университетъ выдержать пріемное повѣрочное испытаніе. Постановлеіе это не должно однакоже имѣть обратнаго дѣйствія, т. е. оно не должно распространяться на лицъ, которыхъ на основаніи существующихъ правилъ, могутъ быть приняты въ Университетъ безъ испытанія“.

Опредѣлили: довести объ этомъ г. Попечителю Кіевскаго Учебнаго Округа, въ исполненіе предложенія отъ 7 февраля 1873 года за № 1639.

13. Слушали: мнѣніе г. Ректора Университета Св. Владимира относительно порядка изданія Университетскихъ Извѣстій, слѣдующаго содержанія: „Защищая мысль объ ограниченніи даровой раздачи Университетскихъ Извѣстій, я имѣлъ въ виду не только материальные интересы Университета, но и самую справедливость. Въ настоящее время первое условіе для полученія дарового экземпляра Университетскихъ Извѣстій состоитъ въ томъ, чтобы перейти изъ категоріи учащихся въ разрядъ служащихъ при Университетѣ, или даже готовящихся къ университетской службѣ. Мне кажется, что предложенная комитетомъ мѣра была бы первымъ шагомъ къ измѣненію характера изданій, починъ которыхъ принадлежитъ нашему Университету.

Не отрицаю того, что Извѣстія, издаваемыя Университетомъ, пріобрѣли значеніе современной хроники университетской жизни, что благодаря имъ появились въ многіе курсы профессоровъ, и учевые сочиненія, наконецъ цѣнны высоки труды уважаемаго главнаго редактора, который съ рѣдкою добросовѣстностію и энергию занимается этимъ дѣломъ, я полагаю однакоже, что издаваю Университета далеко не достигаетъ своей цѣли.

1) Университетскія Извѣстія почти совершенно не извѣстны въ

Университета. Въ 1870 году онѣ имѣли 15, въ 1871—24, въ 1872 —21 постороннихъ подписчика, да и эти подписчики принадлежать по большей части къ бывшимъ воспитанникамъ Университета, или къ числу учебныхъ заведеній.

2) Около 200 экземпляровъ (въ 1872 году 215 экземпляровъ) считаются своими подписчиками студентовъ, которые, получая ежегодно около 180 печатныхъ листовъ, едва ли находятъ 30 листовъ, пригодныхъ для своихъ научныхъ занятій.

3) Болѣе половины экземпляровъ Университетскихъ Извѣстій раздаются бесплатно. Обмѣнъ Университетскихъ Извѣстій на другія изданія не организованъ (всего обмѣнивается 8 экземпляровъ); тогда какъ Общество естествоиспытателей обмѣниваетъ болѣе 100 экземпляровъ и приобрѣтаетъ за свою записку труды губернскихъ статистическихъ комитетовъ, столь необходимые для изученія Россіи.

4) Ученос-литературныя статьи и сочиненія печатаются въ Университетскихъ Извѣстіяхъ безъ всякаго плана въ хаотической смѣси, съ номерацію страницъ, затрудняющею ихъ отысканіе и переплѣтъ сочиненія въ одну книгу. Къ протоколамъ не присоединяется никакого указателя, такъ что пріисканіе постановленій Совѣта крайне затруднительно.

5) Объемистыя сочиненія, печатавшіеся коихъ стоитъ иѣсколько сотъ, иногда даже 1000 руб., появляются въ журналѣ въ силу одного одобренія факультетами, и Совѣтъ узнаетъ о произведеніи расходѣ, и тѣ въ валовомъ итогѣ, только изъ университетскаго отчета.

6) Печатаніе въ Университетскихъ Извѣстіяхъ лишаетъ авторовъ всякаго сбыта ихъ сочиненій на мѣстѣ, потому что эти сочиненія поступаютъ въ руки по мѣрѣ 100 лицъ, которымъ они не нужны.

Издѣржавъ въ теченіе 12 лѣтъ около 40,000 рублей на Университетскія Извѣстія, Университетъ, кажется, не можетъ не возбудить вопроса: соответствуетъ-ли польза приносимая его изданіемъ сдѣланнымъ расходамъ?

Указанные недостатки, по моему мнѣнію, могли-бы быть хотя отчасти устранимы, еслибы Совѣтъ Университета призналъ возможнымъ:

1) Выработать программу изданія, которое имѣло-бы болѣе общій, ученый интересъ, напр. вслѣдствіе помѣщенія систематического библіо-

графического обозрѣнія важнѣйшихъ произведеній ученой литературы, съ назначеніемъ платы участникамъ въ составленіи этого обозрѣнія отъ листа.

2) Выпускать при Университетскихъ Извѣстіяхъ большія сочиненія въ видѣ особыхъ приложений, и не иначе, какъ за особую плату, которая должна быть обращаема въ пользу автора.

3) Сочиненія, имѣющія объемъ болѣе 2-хъ печатныхъ листовъ, печатать не иначе какъ съ разрѣшенія Совѣта и съ приблизительнымъ опредѣленіемъ числа листовъ.

4) Установить обмѣнъ изданія и ограничить даровую его раздачу.

5) Составить систематический указатель Университетскихъ Извѣстій за 12 лѣтъ».

О предѣли: настояще заявленіе г. Ректора передать на заключеніе Редакціоннаго комитета по изданію Университетскихъ Извѣстій, пригласивъ къ участію въ этомъ комитетѣ кромѣ г. Ректора Университета, еще слѣдующихъ профессоровъ: Ю. Д. Сидоренка, А. В. Романовича-Славатинскаго и В. И. Модестова.

14. Въ настоящемъ засѣданіи былъ возбужденъ вопросъ относительно порядка назначенія гг. помощниковъ проректора, педелей, а также низкихъ служителей Университета, для присутствованія при чтеніи публичныхъ лекцій въ Университетѣ Св. Владимира. Совѣтъ Университета, принимая во вниманіе, что въ Университетѣ Св. Владимира читаются обыкновенно лекціи двоякаго рода: 1) лекціи, читаемыя по порученію Университета и отъ его имени; 2) лекціи, читаемыя нѣкоторыми профессорами и преподавателями Университета по ихъ собственной волѣ и для цѣлей ими избранныхъ,—**О предѣли:** признать безусловно обязательнымъ присутствіе на лекціяхъ первой категоріи какъ для гг. помощниковъ проректора, такъ равно для педелей и низкихъ служителей Университета; что-же касается лекцій второй категоріи, то присутствованіе на нихъ для упомянутыхъ выше лицъ не обязательно и вполнѣ зависитъ отъ частнаго соглашенія сихъ лицъ съ тѣмъ, или другимъ лекторомъ, излагающимъ публичныя лекціи по своей частной инициативѣ. Настоящее опредѣленіе внести въ книгу общихъ постановлений по Университету.

15. Въ настоящемъ засѣданіи, доложено было Совету адресованное на имя г. Ректора письмо; находящагося въ Командировкѣ за границей, г. профессора В. С. Иконникова, который, обласкав свое крайне затруднительное положеніе въ материальномъ отношеніи, проситъ о назначении ему, по усмотрѣнію Совета, денежнаго пособія; безъ какового для г. Иконникова было бы совершенно невозможно дольше пребывать за границею, до срока окончанія разрѣшенной ему командировкѣ.

По выслушаніи изложеннаго, Советъ Университета подвергнуль, въ этомъ же засѣданіи, баллотированію сказанное ходатайство, и большинствомъ голосовъ 22 противъ 7, нашесть возможнаго выдать г. Иконникову въ пособіе для упомянутой командировкѣ 900 руб. изъ специальныхъ средствъ Университета 1873 года.

О предѣлии: Просить г. Попечителя Округа о разрѣшении выдать профессору Иконникову сказанное пособіе изъ указанного источника.

16. Въ настоящемъ засѣданіи Совета, по докладу г. Ректора Университета,—**О предѣлии:** изготовленный и разсмотрѣванный въ Правлениіи Университета отчетъ о состояніи Университета Св. Владимира въ 1872 году представить г. Попечителю Кіевскаго Учебнаго Округа.

17. Въ настоящемъ засѣданіи г. Ректоръ Университета доложилъ Совету, что въ составѣ попечительства о недостаточныхъ студентахъ Университета Св. Владимира факультетами избраны: историко-филологическимъ—заслуженный ординарный профессоръ А. И. Селинъ; физико-математическимъ—ординарный профессоръ И. И. Рахманиновъ; юридическимъ—ординарный профессоръ Ю. Д. Сидоренко и медицинскимъ—ординарный профессоръ П. И. Перемежко.

О предѣлии: донести объ изложенномъ г. Попечителю Округа.

18. Слушали докладъ: г. Управляющій Кіевскими Учебными Округами, обратился къ Ректору Университета съ письмомъ, слѣдующаго содержанія: „При семъ имѣю честь препроводить вашему превосходительству, на ваше усмотрѣніе, чинъ преосвященнаго Іоанна, епископа полтавскаго, отъ 3 февраля текущаго года, съ ходатайствомъ о предо-

ставленії стипендії Святейшаго Синода, студенту физико-математического факультета Університета Св. Владимира Сергію Катранову".

Письмо это было передаво на заключеніе физико-математического факультета, который донось слѣдующее: „Прилагая при семъ письма г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ и епископа полтавскаго Іоанна, физико-математический факультетъ, въ отвѣтъ на предложеніе вашего превосходительства отъ 21 февраля за № 209, имѣть честь донести, что на стипендію духовнаго вѣдомства физико-математическому факультету былъ уже представленъ студентъ Синорский, и представление факультета, какъ вами извѣстно, утверждено Совѣтомъ Університета въ послѣднемъ засѣданіи; но физико-математический факультетъ не имѣть ничего противъ того, чтобы вторая стипендія была предоставлена г. студенту Катранову, еслибы таковая имѣлась въ виду".

О предѣли: объ изложенніи заключеніи физико-математического факультета донести г. Управляющему Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, доложивъ его превосходительству при этомъ, что, на основаніи Высочайше утвержденаго положенія о стипендіяхъ духовнаго вѣдомства, при Університетѣ Св. Владимира положена только одна стипендія духовнаго вѣдомства, которая и замѣщена студентомъ физико-математического факультета Павломъ Синорскимъ.

19. Въ настоящемъ засѣданіи, Совѣтъ Університета—О предѣли: согласно просьбамъ ординарного профессора В. И. Модестова, ординарного профессора Н. К. Ренненкампа, экстраординарного профессора А. С. Шкляревскаго и доцента В. В. Сокольской, просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа объ увольненіи вышепоименованныхъ лицъ за границу въ отпускъ на слѣдующіе сроки: г. Ренненкампа на 29 дней въ теченіи вакаціоннаго времени, г. Сокольской—на вакаціонное время и сверхъ того на 28 дней и гг. Модестова и Шкляревскаго только на вакаціонное время.

20. Въ настоящемъ засѣданіи, Совѣтъ Університета, согласно представленіямъ физико-математического и медицинскаго факультетовъ, — О предѣли: просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа о командированіи за границу съ ученою цѣлью: заслуженнаго

ординарного профессора К. М. Феодосиактова, ординарного профессора П. П. Алексеева, экстраординарного профессора Н. А. Буне и доцента А. И. Базарова, на лѣтнее вакаціонное время и сверхъ того на 29 дней; ординарного профессора П. Э. Ромера, ординарного профессора М. П. Алемаріуса, ординарного профессора М. О. Хандрикова, ординарного профессора Ф. М. Гарніч-Гарніцкаго, ординарного профессора М. Е. Ващенка-Захарченка, на лѣтнее вакаціонное время, и экстраординарного профессора В. А. Субботина, на срокъ съ 15 мая по 15 августа 1873 года.

21. Слушали: представление историко-филологического факультета, отъ 27 февраля 1873 года за № 59, слѣдующаго содержанія: „Историко-филологический факультетъ, въ засѣданіи 27 февраля 1873 года, слушалъ прошеніе стипендіата для приготовленія къ профессорскому званію по предмету философіи, каноніата Никифора Шкляревскаго, о продолженіи ему стипендіи, срокъ которой оканчивается 18 февраля сего года, еще на полгода. Принимая во вниманіе, что г. Шкляревскій окончилъ уже устное и письменное магистерское испытаніе по главнымъ предметамъ и что ему остается еще выдержать устное испытаніе только по неглавнымъ предметамъ, и въ виду благопріятныхъ отзывовъ заслуженнаго ординарного профессора Гогоцкаго о занятіяхъ г. Шкляревскаго, факультетъ честь имѣть просить Советъ о продолженіи г. Шкляревскому стипендіи по крайней мѣрѣ по 1-е июня 1873 года“.

О предѣли: баллотировать въ слѣдующемъ засѣданіи г. Шкляревскаго Никифора для оставленія его стипендіатомъ для приготовленія къ профессорскому званію еще на полгода, т. е. до 18 августа 1873 года.

22. Слушали: представление юридического факультета, отъ 2 марта сего года за № 3, адресованное къ Ректору Университета, слѣдующаго содержанія: „Юридический факультетъ предполагалъ пригласить С.-петербургскаго университета магистра Федора Зингеля для преподаванія истории славянскихъ законодательствъ, съ тѣмъ чтобы предварительно, въ удостовѣреніе своихъ преподавательскихъ способностей, г. Зингель прочесть двѣ пробныя лекціи.“

Но такъ какъ г. Зигель находится въ С.-петербургѣ, то требование ого подъїзда въ Кіевъ для прочтенія здѣсь дробныхъ лекцій можно бытъ условіемъ восьма ст. свидѣтельнымъ. Съ другой стороны факультетъ подготавливаетъ, что по мѣстопребыванію г. Зигеля, оцѣнку преподавательскихъ его способностей по предмету исторіи славянскихъ законодательствъ можно предоставить юридическому факультету С.-петербургскаго университета, тѣмъ болѣе, что факультету тому г. Зигель долженъ бытъ уже близко известенъ, такъ его воспитаніемъ, чмъ же удостоеніемъ степени магистра, хотя и не исторіи славянскихъ законодательствъ, а гражданскаго права, во до сочиненію «Законникъ Стефана Душвара», преміетъ котораго относится прямо въ області исторіи славянскихъ законодательствъ.

Въ слѣдствіе такихъ изображеній, чреzi посредство Созѣра Университета (Св. Владимира), одобрило было снашиваніе съ С.-петербургскимъ юридическимъ факультетомъ, въ проѣзжую о дозволеніи г. Зигеля въ прочтеньи курсовъ въ С.-петербургѣ.

«Нынѣ по сemu дѣлу вашимъ превосходительствомъ переданы на заключеніе факультета: отношеніе С.-петербургскаго юридического факультета отъ 18 января за № 73 и письмо г. Зигеля отъ 10 февраля.

Изъ отношенія С.-петербургскаго юридического факультета оказывается, къ сожалѣнію, что факультетъ призналъ неудобнымъ допустить у себя г. Зигеля въ чтенію дробныхъ лекцій по исторіи славянскихъ законодательствъ, потому что содержаніе этой науки, и понятіе не преподаваемой въ С.-петербургскомъ университетѣ, по самой ея новости, можетъ бытъ понимаемо въ различныхъ университетахъ не одинаково, и ищущему званія преподавателя по означенной наукѣ было бы цѣлесообразнѣе прочесть пробныя лекціи въ томъ же университетѣ, въ которомъ имѣется въ виду, допустить его къ самому преподаванію. Г. же Зигель вмѣстѣ съ симъ уведомляетъ, что въ настоящее время онъ ищетъ поступленія на службу въ Варшавскомъ университетѣ.

Въ виду сего юридический факультетъ имѣть честь, препроводить вашему превосходительству документы г. Зигеля, именно: магистерскій его дипломъ, метрическое его свидѣтельство и аттестатъ о службѣ его

один, осенняя при семъ также и переданныя на заключение факультета бумаги.

Видѣется съмѣнъ факультетъ находить нужнымъ присвоеніи, что овъ готовъ действовать у себя на временныхъ основахъ г. Выгоды въ прочтении пробныхъ лекцій, въ случаѣ если онъ не поступитъ на службу въ Варшавскому университету, пожалуетъ имѣть мѣсто преподавателя въ Университетѣ св. Владимира».

Опредѣлили: о настоящемъ заключеніи юридического факультета уѣздорѣгъ г. Зигедя.

23. Слушали: заявленіе г. профессора Ковалевскаго о томъ, что во время двухлѣтней камандировки лаборанта зоотомической лабораторіи Бобрецкаго, обязанности его будуть исполнять хранитель зоологического кабинета Крайчакинъ, который изъявилъ на это свое согласіе.

Опредѣлили: принять къ свѣдѣнію.

24. Слушали: докладъ о томъ, что согласно просьбѣ ординарного профессора А. О. Ковадевскаго и заключенію физико-математического факультета, г. Ректоръ Университета 24 февраля вошелъ въ представлениемъ въ г. Почечителю Округа объ исходатайствованіи г. Ковалевскому отпуска за границу на 28 дней, считая съ 4 марта 1873 года.

Опредѣлили: объ изложеніи записать въ протоколь настоящаго засѣданія Совета.

25. Слушали: представление физико-математического факультета, отъ 28 февраля 1873 года за № 8, слѣдующаго содержанія: „Согласно прилагаемому, при, семъ предложенію профессора Феофилактова относительно определенія г. кандидата естественныхъ наукъ Петра Армашевскаго, на мѣсто консерватора минералогического кабинета, физико-математический факультетъ, въ засѣданіи 27 февраля, подвергнулъ г. Армашевскаго баллотированию, и по вскрытии ящиковъ оказалось, что г. Армашевскій былъ выбранъ единогласно всѣми присутствующими членами факультета, а потому физико-математический факультетъ опредѣлилъ— ходатайствовать передъ Советомъ Университета объ определеніи г. Армашевскаго на мѣсто консерватора минералогического кабинета“.

О предѣлѣи: баллотировать въ слѣдующемъ засѣданіи г. Армашевскаго для избрания его консерваторомъ минералогического кабинета.

26. Слушали докладъ: стипендиаты Университета Св. Владимира Яворскій Полякарпъ и Кѣтлинскій Филиппъ-Яковъ, оканчивающіе курсъ медицинскаго факультета, вошли съ прощевіями о дозволеніи вмъ внести въ кассу Университета деньги, употребленныя на ихъ содержаніе, и за тѣмъ объ освобожденіи отъ обязательствъ, лежащихъ на стипендиатахъ Университета.

О предѣлѣи: просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа о дозволеніи внести въ кассу Университета Яворскому Полякарпу 891 руб. 66 коп. и Кѣтлинскому Филиппу-Якову 933 руб. 33 коп., употребленныя на ихъ содержаніе, во время бытности стипендиатами Университета, и за тѣмъ объ освобожденіи ихъ, на основаніи примѣчанія къ 195 § правилъ Университета Св. Владимира, отъ обязательной службы по назначению правительства, такъ какъ они были прияты въ стипендиаты въ январѣ 1869 года, т. е. до получения распоряженія г. Министра Народнаго Просвѣщенія, изъясненнаго въ предложеніи г. Попечителя отъ 21 августа 1870 года за № 6,941, на основаніи котораго медицинскіе стипендиаты въ настоящее время обязаны, при зачисленіи въ стипендиаты, давать не условныя, а положительныя подписки въ томъ, что они обязаны безпрекословно отслужить установленное время, по назначению правительства, за полученные ими стипендіи.

27. Въ настоящемъ засѣданіи, Совѣтъ Университета подвергалъ баллотированию вопросъ о выдачѣ г. профессору И. Г. Борщову 200 руб. сереб. для издания его сочиненія: «О прѣноводныхъ бацилляріяхъ юго-западной Россіи», съ отнесеніемъ сего расхода на остатки отъ специальныхъ средствъ Университета, могущіе образоваться къ концу текущаго года.

По окончаніи баллотировки оказалось шаровъ: 28 положительныхъ и 1 отрицательный.

О предѣлѣи: копію настоящаго журнала сообщить Правленію Университета для своевременнаго исполненія.

28. Слушали: отношеніе Ярославскаго губернскаго статистическаго

комитета, отъ 13 февраля сего года за № 44, о слѣдующемъ: „Препровождая семь выпускъвъ Трудовъсъ своихъ въ библіотеку Кіевскаго университета, Ярославскій губернскій статистическій комитетъ льститъ себя надеждой, что въ видахъ взаимнаго обмѣна, Университетъ не откажеть въ высылкѣ изданій своихъ, какъ уже вышедшихъ въ свѣтъ, такъ равно и имѣющихъ выходить въ будущемъ“.

О предѣлѣахъ: 1) на будущее время высылать Университетскія Извѣстія въ Ярославскій губернскій статистическій комитетъ, въ видѣ взаимнаго обмѣна изданій; 2) предъявить настоящее постановленіе для исполненія г. казначею Университета, а также о содержаніи оного сообщить сказанному комитету; книги же, пожертвованыя комитетомъ, передать въ библіотеку Университета для храненія.

29. Слушали: представленіе историко-филологического факультета, отъ 27 февраля сего года за № 55, о слѣдующемъ: „Историко-филологический факультетъ, въ засѣданіи своемъ 27 февраля 1873 года, слушалъ одобрительный отзывъ приват-доцента Мищенка о кандидатскомъ разсужденіи «Быть грековъ по Иліадѣ и Одиссѣ Гомера», второе подальше дѣйствительный студентъ Иванъ Преображенскій. Такъ какъ и colloquium г. Преображенскаго, въ томъ-же засѣданіи держанный, былъ призванъ удовлетворительнымъ, то факультетъ честь имѣть просить Совѣтъ обѣ утвердженія Ивана Преображенскаго въ ученой степени кандидата историко-филологического факультета“.

О предѣлѣахъ: согласно удостоенію историко-филологического факультета и на основаніи 110 § общаго устава университетовъ, утвердить г. Преображенскаго Ивана въ степени кандидата историко-филологического факультета, по классическому отдѣлу, и выдать ему дипломъ на эту степень.

30. Слушали: представленіе историко-филологического факультета, отъ 27 февраля сего года за № 56, слѣдующаго содержанія: „Историко-филологический факультетъ слушалъ въ засѣданіи своемъ 27 февраля 1873 года одобрительный отзывъ приват-доцента Мищенка о кандидатскомъ разсужденіи: «Каллимахъ и его гимнъ въ честь Деметры», которое подальше дѣйствительный студентъ Николай Акимоевичъ. Такъ какъ

и съсобранием, державшимъ въ томъ же засѣданіи, было
принять удовлетворительнымъ, то факультетъ честь имѣть проектъ
Совѣтъ объ утверждении Николая Автовича въ ученой степени канди-
дата историко-филологическаго факультета".

О предѣлѣи: согласно удостоенію историко-филологическаго
факультета и на основаніи 110 § общаго устава университетовъ, утвер-
дить г. Автовича въ степени кандидата историко-филологическаго фа-
культета, по классическому отдѣлу, и выдать ему дипломъ за эту степень.

31. Слушали: представленія медицинскаго факультета, отъ 22
января и 1 февраля сего года за № 21 и 29, объ удостоеніи аже-
карскаго ученика Целинскаго Балтазара-Ивана степени аптекарскаго по-
мощника и бывшаго студента Шорисса Волеслава-Ипполита; степени
лекаря.

О предѣлѣи: выдать дипломы гг. Целинскому на степень
аптекарскаго помощника и Шориссу на степень лекаря.

32. Слушали: представленіе проректора Университета, отъ 22
февраля сего года за № 215, о слѣдующемъ: „Имѣю честь при санѣ
представить вашему профessorатству вѣдомость о лекціяхъ, пропущен-
ныхъ гг. профессорами и преподавателями сего Университета въ январѣ
1873 года. Лица находившіяся въ командировкѣ или отпуску не внесены
въ вѣдомость".

О предѣлѣи: упомянутую вѣдомость начечатать въ Универ-
итетскихъ Извѣстіяхъ.

*Вѣдомость о лекціяхъ, пропущенныхъ гг. профессорами и преподава-
телями Университета Св. Владимира въ январѣ 1873 года:*

А. П. Матвеевъ 1, Н. А. Фаворовъ 4, В. А. Незабитовскій 1—
по болѣзни; К. А. Митюковъ 3—по неявѣ слушателей; А. Н. Ваѣтеръ
2, С. М. Ходенкій 1, В. И. Модестовъ 2, А. В. Вомбовинъ-Славатин-
скій 1, П. П. Алексѣевъ 1, В. Г. Демченко 4, А. С. Шкилевскій 1;
А. И. Ливенченко 1, Э. Г. Неметти 1, О. М. Паульсонъ 1, О. Я.
Фортунатій 1, А. И. Базаровъ 1, В. В. Даніель 1—всѣ по болѣзни.

33. Слушали: предложение г. попечителя Киевского Учебного округа, отъ 21 февраля 1873 года за № 2137, объ увольненіи хранителя минералогического кабинета Университета Св. Владимира, коллежскаго секретаря Леонида Блюмеля, согласно его прошению, отъ занимаемой имъ должности.

О предѣлили: копію настоящаго предложения передать въ Правление Университета, уведомить физико-математический факультетъ и г. Блюмеля, а также отмѣтить въ его послужномъ спискѣ.

34. Въ настоящемъ засѣданіи, Совѣтъ Университета—О предѣлили: чтевіе рѣчи на торжественномъ актѣ Университета, имѣющемъ быть 9 января 1874 года, поручить одному изъ гг. профессоровъ медицинскаго факультета; а потому просить этотъ факультетъ сообщить Совѣту Университета—кому именно факультетъ изъ своихъ членовъ полагаетъ поручить чтевіе сказанной рѣчи.

35. Слушали докладъ: въ засѣданіи Правления Университета 27 февраля доложено было, что составленная въ 1871 году смета, на перестройку холодныхъ службъ въ зданіи анатомического театра для устройства лабораторій при каѳедрахъ общей патологіи и гастрохії, требуетъ измѣненія, такъ какъ помѣщенія для сказанныхъ лабораторій оказывается необходимымъ устроить въ размѣрахъ большихъ чѣмъ предположено было по первоначальной сметѣ. Съ измѣненіемъ проекта означенной перестройки, стоимость ея, по заявлению г. архитектора Университета, обойдется не менѣе 15,000 р. По выслушаніи изложенного, Правленіе Университета, имѣя въ виду, что при распределеніи суммы текущаго года на строительныя надобности Университета, отделено на означенную постройку 500 руб. въ предложеніи выполнить въ этомъ году только часть работъ, а остальная работы исполнить въ будущемъ году, опредѣлило: 1) Просить г. архитектора составить новую смету на означенную работу и таковую сообщить Правленію въ возможно скоромъ времени, именно не позже 20 марта сего года. 2) Согласно прежнему постановлению Правленія, произвести означенную постройку въ теченіи двухъ лѣтъ, если дозволять средства Университета; въ противномъ же случаѣ

раздѣлить исполненіе сметы по настоящей постройкѣ на 3 года. 3) На-
стоящее опредѣленіе представить Совѣту Университета.

При докладѣ настоящаго дѣла въ Совѣтѣ Университета, члены
медицинскаго факультета, профессоры Покровскій и Ивановъ, заявили,
что упомянутыя выше измѣненія въ проектѣ постройки предполагаемыхъ
лабораторій, требующія значительнаго возвышенія суммы, противъ перво-
начального ея ассигнованія, могутъ быть сдѣланы не иначе какъ послѣ
новаго обсужденія настоящаго дѣла въ медицинскомъ факультетѣ.

Опредѣлили: всю переписку по настоящему дѣлу передать на
занесеніе медицинскаго факультета.

16-го марта 1873 года.

Въ засѣданіи Совѣта Университета Св. Владимира, 16-го марта 1873 года, подъ предсѣдательствомъ г. Ректора Университета Н. Х. Бунге, присутствовали: проректоръ А. П. Матвіевъ; деканы: А. И. Селинъ, И. И. Рахманіновъ, В. А. Незабитовскій и П. И. Шереметко; ординарные профессоры: В. А. Караваевъ, С. М. Ходецкій, К. М. Іоофілактовъ, К. А. Матюковъ, Н. А. Фаворовъ, Г. Д. Сидоренко, Н. К. Ренненкампфъ, П. Э. Ромерь, А. А. Шефферъ, М. І. Авениаріусъ, В. Б. Томса, В. Т. Покровскій, М. Е. Ващенко-Захарченко, А. В. Романовичъ-Славатинскій, В. А. Бецъ, В. И. Модестовъ, И. Г. Борщовъ, М. О. Хандриковъ и О. М. Гарничъ-Гарніцкій; экстраординарные профессоры: А. В. Ивановъ, А. С. Шкляревскій, П. П. Сущинскій, Н. А. Бунге, В. А. Субботинъ и В. Я. Яроцкій. Не присутствовали: С. С. Гогоцкій, Ю. И. Мацонъ, О. О. Эргардтъ, Ф. Ф. Мерингъ, П. П. Алексѣевъ, Н. А. Хржонщевскій и В. Г. Демчевко — по болѣзни; Г. М. Цвхановецкій, А. О. Кистяковскій и В. С. Иконниковъ — по нахожденію въ командировкѣ; А. О. Ковалевскій — по нахожденію въ отпуску; А. П. Вальтеръ — по неизвѣстнымъ причинамъ.

1. Слушали: чтеніе протокола предшествовавшаго засѣданія Совѣта Университета, 2 марта 1873 года. — Подписавъ этотъ протоколь, — Опредѣлили: представить таковой г. попечителю Кіевскаго Учебнаго Округа, для утвержденія къ напечатанію.

2. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Кіевскимъ Учебнымъ Округомъ, огъ 15 февраля сего года за № 2018, слѣдующаго содер-жанія: „Его сіятельство г. Министръ Народнаго Просвѣщенія, отъ З

февраля за № 1377, уведомилъ Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, что по докладу г. Министра Его Императорскому Высочеству Великому Князю Константику Николаевичу ходатайства Попечителя, основанного на представлении Совета Университета Св. Владимира, о принятии подъ высокое покровительство Его Высочества предположенного къ устройству въ 1874 году, въ г. Киевѣ, третьяго археологического съезда, Его Высочество изволилъ лично поручить его съяльству благодарить Советъ Университета за таковое предложеніе и отозваться, что въ будущемъ году Онъ не можетъ быть въ предназначаемое для съезда время въ Киевѣ, для личнаго предсѣдательствованія, но готовъ, если желаютъ, принять на себя званіе почетнаго предсѣдателя, на что, въ случаѣ разрѣшенія съезда въ установленномъ порядкѣ, должно быть испрошено Высочайшее соизволеніе.

О таковомъ порученіи Его Императорскаго Высочества, сообщенномъ г. Министромъ Народнаго Просвѣщенія, имѣю честь уведомить Советъ Университета, впослѣдствіе представленія отъ 8 декабря прошлаго 1872 года за № 1706“.

Совѣтъ Университета, по выслушаніи изложеннаго предложенія, единогласно—О предѣлѣлъ: просить г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа: 1) доложить его съяльству г. Министру Народнаго Просвѣщенія, что Советъ Университета Св. Владимира съ глубокою признательностью принимаетъ высокую честь, оказанную Университету Св. Владимира милостивымъ соизволеніемъ Его Императорскаго Высочества Великаго Князя Константина Николаевича, принять на себя званіе почетнаго предсѣдателя предположеннаго къ открытию въ 1874 году въ Киевѣ третьяго археологического съезда; 2) ходатайствовать о скорѣйшемъ разрѣшеніи представленія Совета Университета Св. Владимира отъ 8 декабря 1872 года за № 1706, какъ относительно устройства въ Киевѣ 3-го археологического съезда въ 1874 году, такъ равно и предварительного по сему предмету съезда въ 1873 году, на основаніяхъ, изложенныхъ въ заключеніи комитета, которое было приложено къ упомянутому представленію Совета. Къ сему Советъ присовокупилъ, что скорѣйшее разрѣшеніе предварительного археологическаго съезда, пред-

положенного въ первой половинѣ августа мѣсяца текущаго года, жела-
тельно въ тѣхъ видахъ, чтобы можно было успѣть сдѣлать надлежащія
сношенія и публикацію, для которой потребуется не мало времени; между
тѣмъ какъ до срока упомянутаго съѣзда остается всего съ небольшимъ
три мѣсяца.

3. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ
Округомъ, отъ 8 сего марта за № 2690, слѣдующаго содержанія:
„Всѣдѣствіе представленія отъ 5 марта за № 206, честь имѣю увѣдо-
мить Советъ Университета, что я разрѣшаю стипендіатамъ: Поликарпу
Яворскому и Филиппу Кильянскому, окончившимъ курсъ медицинскаго
факультета, внести въ кассу Университета деньги, употребленныя на
ихъ содержаніе, и за тѣмъ уволить ихъ изъ числа стипендіатовъ, съ
освобожденіемъ отъ обязательной службы по назначенію правительства“.

Опредѣлили: кошю настоящаго предложенія передать Правлению
Университета, дія зависящаго распоряженія.

4. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ
Округомъ, отъ 27 февраля 1873 года за № 2344, слѣдующаго со-
держанія: „Г. Министръ Народнаго Просвѣщенія, отъ 10 февраля за
№ 1415, увѣдомилъ меня, что онъ не находитъ возможнымъ удовле-
творить ходатайству Совета Университета о командированіи въ се-
году за границу, для приготовленія къ профессорскому званію, доктора
медицины Сикорскаго и лекаря Сотничевскаго, такъ какъ въ 1873 году
не предвидится въ сметныхъ источникахъ Министерства Народнаго Про-
свѣщенія необходимыхъ для сего денежныхъ средствъ.“

О чёмъ, въ дополненіе къ предложенію Чопочителя Киевскаго Учеб-
наго Округа отъ 24 февраля 1872 года за № 2275, честь имѣю увѣ-
домить Советъ Университета“.

Опредѣлили: принять къ свѣдѣнію.

5. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ
Округомъ, отъ 8 марта 1873 года за № 2717, слѣдующаго содержа-
нія: „Всѣдѣствіе представленія отъ 5 сего марта за № 205 въ на осно-
ваніи 51 § (бук. в, пун. 3) общаго устава университетовъ, разрѣшаю
Совѣту Университета Св. Владимира, выдать командированному Высочай-“

шнимъ приказомъ по Министерству Народнаго Просвѣщениа, 10 июня 1872 года № 7, за границу, съ ученою цѣлью, срокомъ на одинъ годъ, ординарному профессору сего Университета Иконникову, денежнное пособіе, въ размѣрѣ девяносто руб. изъ специальныхъ средствъ Университета, именно изъ процентовъ отъ университетскихъ капиталовъ за 1873 годъ».

О предѣлии: кошю настоящаго предложения передать для за-
висищаго распоряженія въ Правленіе Университета и о выдачѣ упомяну-
таго пособія г. Иконникову отмѣтить въ его послужномъ спискѣ.

6. Слушали: предложеніе г. Управляющаго Киевскимъ Учебнымъ Округомъ, отъ 10 сего марта за № 2743, слѣдующаго содержанія: „Кievская казенная палата, отъ 27 февраля за № 1525, уведомила Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, что удостоенный медицинскимъ факультетомъ Университета Св. Владимира степени аптекарского помощника, купеческій сынъ Зейманъ-Мордковъ Слуцкій, исключенъ съ начала 1873 года изъ числа Сквирискихъ 2 гильдія купеческихъ членовъ“.

О предѣлии: выдать г. Слуцкому дипломъ на степень аптекарского помощника.

7. Въ настоящемъ засѣданіи, Советъ Университета, на основаніи опредѣленія своего 2 марта, подвергъ баллотированію доктора ботаники О. В. Баранецкаго, для избранія его вторымъ преподавателемъ по каѳедрѣ ботаники съ званіемъ экстраординарного профессора; при этой баллотировкѣ г. Баранецкій получилъ 27 положительныхъ шаровъ и 3 отрицательныхъ.

О предѣлии: на основаніи университетскаго устава, 42 § (литера в, пунктъ 1), просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа объ опредѣленіи доктора ботаники Баранецкаго экстраординарнымъ профессоромъ Университета Св. Владимира по упомянутой каѳедрѣ, со дня избрания его Советомъ въ эту должность, и съ отнесеніемъ расхода по содержанію г. Баранецкаго на остатки отъ личнаго состава Университета Св. Владимира, на основаніи бывшихъ прямѣровъ и въ виду предложения г. Управляющаго Министерствомъ Народнаго Просвѣщениа отъ 26 юля 1868 года за № 6,148, въ которомъ сказано, »что уп-

верситетскимъ уставомъ не возбраняется имѣть двухъ профессоровъ на одной каѳедрѣ, лишь-бы общее число профессоровъ по каждому факультету не превышало числа профессоровъ положенныхъ по уставу. На физико-математическомъ же факультете по уставу 1863 года полагается при 12 каѳедрахъ 16 профессоровъ (въ числѣ ихъ 11 ординарныхъ и 5 экстраординарныхъ) и 3 доцента, а имѣется въ-лицо 11 ординарныхъ профессоровъ, 1 экстраординарный и 2 доцента.

8. Слушали докладъ: Правление Университета, представляя на разсмотрѣніе и одобрение Совѣта Университета: росписанія: 1) о доходахъ государственного казначейства по Университету на 1874 годъ, по которому исчислено дохода 4245 руб. 71 коп., 2) о расходахъ на содержаніе Университета въ 1874 году, по которому исчислено расхода 304,256 руб. 45 коп., 3) о расходахъ на содержаніе центрального архива въ 1874 году, по которому исчислено расхода 2976 руб. 50 коп., 4) о 50 и 40% добавочномъ содержаніи чиновникамъ Университета на 1874 годъ, по которому исчислено расхода 3606 руб. 40 коп. и 5) о доходахъ и расходахъ изъ специальныхъ средствъ Университета въ 1874 году, по которому исчислено доходовъ 54,577 руб., присо-купило, что назначенные по сметѣ специальныхъ средствъ къ поступлению въ 1874 году 54577 руб. Правление полагаетъ распредѣлять слѣдующимъ образомъ: а) на приватъ-доцентовъ 3000 руб. б) на особые вурсы 3600 руб. в) на добавочное содержаніе 2450 руб. г) на пенсіи важнимъ служителямъ 300 руб. д) на путешествія и командировки 3200 руб. е) на издание *Извѣстій* 3300 руб. ж) на печатаніе сочиненій 1500 руб. з) на медали 600 руб. и) на клиники 1300 руб. і) на лабораторію общей патологіи 500 руб. к) на лабораторію каѳедры гигіиены 500 руб. л) на гистологическую лабораторію 500 руб. м) на фармакологическую лабораторію 500 руб. в) на каѳедру діагностики 100 руб. о) на каѳедру прикладной анатоміи 100 руб. п) на хирургическую госпитальную клинику 275 руб. р) на пополненіе библіотеки 1000 руб. с) на студентскій отдѣль библіотеки 500 руб. т) на награды и пособія служащимъ 1500 руб. у) на водопроводы 3233 руб. 74½ коп. ф) на строительныя надобности 7500 руб. х) на непредвидимые

расходы 1548 руб. 75 $\frac{1}{2}$ коп. и ц) на содержание стипендіатовъ 1539 руб. 50 коп.

Совѣтъ Университета, разсмотрѣвъ представленныя Правленіемъ Университета росписанія на 1874 годъ, въ заѣданіи своемъ 16 марта 1873 года,—О предѣлѣлъ: 1) представить овся въ Департаментъ Министерства Народнаго Просвѣщенія, а коші съ овыхъ г. Чопечителю Кіевскаго Учебнаго Округа; 2) вѣдомость же о 50 и 40% добавкѣ къ содержанію чиновниковъ Университета Св. Владимира представить г. Кіевскому, Подольскому и Волынскому генералъ-губернатору и г. Чопечителю Кіевскаго Учебнаго Округа, и 3) расписаніе о доходахъ и расходахъ изъ специальныхъ средствъ Университета утвердить; о чёмъ и сообщить Правленію Университета.

9. Слушали: докладъ г. Ректора Университета Св. Владимира о належѣющемъ: „Для приготовленія окончившихъ курсъ наукъ въ университетахъ молодыхъ людей къ ученому поприщу и къ занятію преподавательскихъ должностей какъ въ университетахъ, такъ и въ другихъ высшихъ учебныхъ заведеніяхъ, подвѣдомственныхъ Министерству Народнаго Просвѣщенія, учреждены при университетахъ С.-петербургскомъ, Харьковскомъ, Казанскомъ и Св. Владимира стипендіи въ размѣрѣ 600 руб. въ годъ, съ отчислениемъ потребныхъ для того средствъ въ установленномъ размѣрѣ (въ Университетѣ Св. Владимира 6000 руб.) изъ суммы, назначеннай на стипендіи и пособія студентамъ.

Источникъ, изъ которого отчисляется сумма для упомянутыхъ стипендіатовъ, указываетъ на то, что при учрежденіи сихъ стипендій имѣлись въ виду преимущественно, если не исключительно, такие молодые люди изъ окончившихъ курсъ, которые не имѣютъ средствъ для продолженія высшихъ научныхъ занятій, безъ пособія отъ Университета. Между тѣмъ въ течеіи времени, въ особенности съ тѣхъ поръ, какъ время пребыванія въ числѣ стипендіатовъ можетъ быть засчитано въ действительную службу, начали заявлять желавіе объ оставлениі ихъ при Университетѣ молодые люди, имѣющіе собственные средства, достаточно обеспечивающія во время пребыванія ихъ въ Университетѣ, съ цѣлю усовершенствоваться въ наукахъ и приготовиться къ магистерскому испытанію.

Въ виду какъ этого обстоятельства, такъ и того, что число студентовъ нуждающихся въ Университетѣ весьма значительно, было-бы кажется справедливымъ, на ряду съ стипендіатами, оставлять для усовершенствованія въ наукахъ и для приготовленія къ ученному поприщу, окончившихъ съ успѣхомъ курсъ Университета кандидатовъ и лекарей, на правахъ стипендіатовъ, т. е. съ зачетомъ времени оставленія ихъ при Университетѣ въ действительную службу, срокомъ не свыше 3-хъ лѣтъ, но безъ назначенія имъ стипендій отъ Университета.

О предѣлили: ходатайствовать о предоставлениі Университета права оставлять при Университетѣ, по избранію Совета, окончившихъ курсъ Университета кандидатовъ и лекарей, по представлениамъ факультетовъ, для усовершенствованія въ наукахъ и для приготовленія къ ученному поприщу, на правахъ стипендіатовъ, т. е. съ зачетомъ времени оставленія ихъ при Университетѣ въ действительную службу, срокомъ не свыше 3-хъ лѣтъ, если они прослужатъ впослѣдствіи въ университетахъ или въ другихъ высшихъ учебныхъ заведеніяхъ двойной срокъ противъ того времени, которое допускается къ зачету, но безъ стипендіатскаго содержанія, если эти лица принадлежать къ числу людей достаточныхъ, и не вводя ихъ въ положенное число стипендіатовъ по каждому факультету.

10. Слушали: представленіе юридического факультета, отъ 16 марта 1873 года за № 9, съдующаго содержанія: „Професоръ Бунге обратился въ юридический факультетъ съ просьбою о напечатаніи вторымъ изданіемъ 1-го и 2-го выпуска его курса полицейского права, для того, чтобы выпустить ихъ въ свѣтъ съ прежнимъ 3-мъ выпускомъ въ одномъ томѣ.

Принимая во вниманіе, что означенное сочиненіе имѣть назначеніемъ служить руководствомъ студентамъ при изученіи полицейского права, юридический факультетъ имѣть честь ходатайствовать о напечатаніи первыхъ двухъ выпусковъ курса полицейского права профессора Бунге вторымъ изданіемъ отъ имени Университета.

При семъ факультетъ имѣть честь доложить: 1) что означенные два выпуска факультетъ разсмотрѣть въ цензурномъ отношеніи и съ

этой стороны препятствий къ печатанию никакихъ не имѣется, и 2) деньги для напечатанія будуть представлены профессоромъ Бунге.

О предѣли: напечатать отъ имени Университета выше поясненное сочиненіе профессора Н. Х. Бунге, на его собственные средства; о чёмъ сообщить г. главному редактору Университетскихъ Извѣстій.

11. Слушали: представление физико-математического факультета, отъ 15 марта 1873 г. за № 30, слѣдующаго содержанія: „Физико-математический факультетъ, въ засѣданіи своемъ 14 марта, опредѣлилъ ходатайствовать передъ Советомъ о продолженіи выдачи стипендіи профессорскому стипендиату по предмету физической географіи Николаю Кравченку еще на годъ“.

О предѣли: въ слѣдующемъ засѣданіи Совета баллотировать г. Кравченка Николая, для оставления его стипендиатомъ для приготовленія къ профессорскому званию на второй годъ, т. е. до 11 февраля 1874 года.

12. Слушали: представление г. заслуженного сверхштатнаго ординарного профессора Университета Св. Владимира А. И. Селина, слѣдующаго содержанія: „Желая возобновить личное общеніе съ славянскими учеными, честь имѣю покорнейше просить Советъ исходатайствовать мнѣ отпускъ за границу на вакационное время, именно съ июня до 15 августа 1873 года“.

О предѣли: обь изложенномъ просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа.

13. Слушали докладъ: стипендиатъ Университета Св. Владимира Цезарій Савицкій, оканчивающій курсъ медицинскаго факультета, вошелъ съ прошеніемъ, о дозволеніи ему внести въ касу Университета деньги, употребленныя на его содержаніе, и за тѣмъ обь освобожденія его отъ обязательствъ, лежащихъ на стипендиатахъ Университета.

О предѣли: просить ходатайства г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа о дозвolenіи внести въ кассу Университета Савицкому Цезарію 958 руб. 32 коп. серебромъ, употребленные на его содержаніе, во время бытности стипендиатомъ Университета, и за тѣмъ обь освобожденія его, на основаніи примѣчанія къ 195 § правилъ Университета

Св. Владимира, отъ обязательной службы по назначению правительства, такъ какъ онъ былъ принятъ въ стипендиаты во второй половинѣ 1868 года, т. е. до полученія распоряженія г. Министра Народнаго Просвѣщенія, изъясненіаго въ предложеніи г. Попечителя отъ 21 августа 1870 года за № 6,941, на основаніи котораго медицинскіе стипендиаты въ настоящее время обязаны, при зачисленіи въ стипендиаты, давать не условныя, а положительныя подписки въ томъ, что они обязаны безпрекословно отслужить установленное время, по назначению правительства, за полученные ими стипендіи.

14. Въ настоящемъ засѣданіи, Советъ Университета подвергалъ баллотированию кандидата естественныхъ наукъ Петра Армашевскаго, на должность хранителя минералогического кабинета, и избралъ его для этой цѣли большинствомъ голосовъ 27 противъ 3.

О предѣлии: просить г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа объ опредѣленіи г. Армашевскаго хранителемъ минералогического кабинета Университета Св. Владимира, на мѣсто уволеннаго отъ сей должности г. Блюмеля.

15. Въ настоящемъ засѣданіи, Советъ Университета, согласно постановленію своему 2 марта 1873 года, подвергалъ баллотированию г. Шкляревскаго Никифора, для оставленія его профессорскимъ стипендиатомъ при Университетѣ еще на полгода, т. е. до 18 августа 1873 года.

Цо окончаніе баллотированія оказалось шаровъ избирательныхъ 18 и неизбирательныхъ 12.

О предѣлии: производить г. Шкляревскому ту же стипендию до 18 августа 1873 года, о чёмъ уведомить для зависящаго распоряженія Правленіе Университета, а также историко-филологической факультетъ, въ ответъ на его представленіе за № 59, г. ординарного профессора Гогоцкаго, наблюдающаго за научными занятіями г. Шкляревскаго, библиотекаря Университета для продолженія выдачи г. Шкляревскому книгъ и наконецъ самого Шкляревскаго.

16. Слушали: представление медицинского факультета Университета Св. Владимира, отъ 4-го марта сего года за № 96, слѣдующаго

содержанія: „Медицинскій факультетъ, на основаніи правълъ испытавія врачей, фармацевтовъ, ветеринаровъ и проч. Высочайше утвержденныхъ въ 18/80 день декабря 1845 года, въ торжественномъ засѣданіи своеемъ 9 текущаго марта, удостоилъ исправляющаго должность прозектора при каѳедрѣ медицинской химії въ Университетѣ Св. Владимира, лекаря Василия Кистяковскаго, выдержавшаго установленное испытавіе и публично защитившаго написанное имъ разсужденіе подъ заглавіемъ: «Материалы для физіологии пищеваренія и усвоенія белковыхъ веществъ», степени доктора медицины».

О предѣлии: выдать г. Кистяковскому дипломъ на степень доктора медицины, и обѣ удостоеніи его въ сказанной степени отмѣтить въ послужномъ его спискѣ.

17. Слушали: представление медицинского факультета Университета Св. Владимира, отъ 28 февраля сего года за № 66, съдующаго содержанія: „Медицинскій факультетъ имѣть честь покорѣйше просить распоряженія Совѣта Университета о зачислениі въ стипендіаты медицинскаго факультета студентовъ: 8 семестра: Нерца Бориса, Стебановича Альберта, Ваденюка Александра и Вимута Юліана, и 6 семестра: Минкевича Анатолія, Колчевской Константина и Сольского Станислава“.

По справкѣ оказалось: 1) что выше упомянутыя лица состоять выѣ въ числѣ студентовъ, документы имѣютъ полные и ни въ какихъ предосудительныхъ поступкахъ замѣчены не были; 2) изъ донесенія университетскаго врача видно, что поименованные студенты (за исключениемъ Минкевича Анатолія неявившагося для освидѣтельствованія), все по состоянію ихъ здоровья могутъ быть приняты въ стипендіаты, и 3) никого изъ всѣхъ упомянутыхъ студентовъ, за исключеніемъ Минкевича, отобраны подписки въ томъ, что они по окончаніи курса обязаны безпрекословно отслужить правительству узаконенное число лѣтъ въ томъ мѣстѣ, куда назначены будуть.

О предѣлии: 1) согласно настоящему ходатайству медицинского факультета и на основаніи 42 § (А, п. 2) университетскаго устава, зачислить въ стипендіаты Университета Св. Владимира студентовъ медицинскаго факультета: Нерца, Стебановича, Ваденюка, Вимута, Колчевской

ческаю в Сольскую, съ 1 января текущаго 1873 года; о чмъ для зависящаго распоряженія сообщить Правленію Университета и уведомить медицинскій факультетъ; 2) объявить г. студенту медицинскаго факультета, 6 семестра, Минкевичу Анатолію, что онъ можетъ быть зачисленъ стипендиатомъ Университета, не иначе, какъ по представлениі имъ: медицинскаго свидѣтельства о хорошемъ состояніи его здоровія и установленной подписки о согласіи его безпрекословно отслужить правительству установленное число лѣтъ за полученную стипендию, и 3) предъявить настоящее постановленіе для отмѣтокъ гг. бухгалтеру и секретарю по студентскимъ дѣламъ, передавъ сему послѣднему за распискою подпиши, данныя упомянутыми лицами, для пріобрѣтенія къ ихъ документамъ.

18. Слушали докладъ: Совѣтъ Университета Св. Владимира, по выслушаніи въ настоящемъ засѣданіи представленій медицинскаго факультета Университета Св. Владимира, отъ 17 января и 28 февраля сего года за №№ 14, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83 и 84, объ удостоеніи, въ 16 день января и 27 день февраля, нижепоименованныхъ 18 лицъ разныхъ медицинскихъ степеней, — О предѣлилъ: 1) выдать установленные дипломы: а) на степень лекаря съ отличиемъ: Владимиру Спиркову, Поликарпу Яворскому, Павлу Брюховскому, и на степень лекаря: Эразму-Фортунату Коссаковскому; б) на степень аптекарского помощника: Михаилу Гродзскому, Гвидону-Иосифу Зълинскому, Михаилу Рокицкому, Людвигу Трушковскому и Павлу Роговскому; 2) просить распоряженія г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, объ искалеченіи изъ подушваго оклада: а) по случаю удостоенія степени лекаря съ отличиемъ: Эдуарда-Максимилиана Рудницкаго, Рудольфа Борженицкаго, и по случаю удостоенія степени лекаря: Моисея Португалова, Абрама Брика и Эмерика Малевскаго; б) по случаю удостоенія степени аптекарского помощника: Макарія Тирика, Ивана Магалевскаго, Веніамина-Вольфа Баумольца и Казимира Венчиковскаго. Такъ какъ Рудольфъ Борженицкій въ Абрамъ Брикъ подлежать опредѣленію на службу: *первый* — за полученное имъ въ бытность въ Харьковскомъ университетѣ казенное содержаніе, а *послѣдний* за казенное содержаніе во время бытности въ Житомирскомъ раввинскомъ учившій,

то изготавивъ имъ временные свидѣтельства: *первому*—на степень лекаря съ отличиемъ, и *послѣднему*—на степень лекаря, выслать всѣ документы г. *Борженишкаго* г. Ректору Харьковскаго университета, согласно отношенію отъ 12 ноября 1869 года за № 667, а документы г. *Брика* представить г. Попечителю Киевскаго Учебнаго Округа, на основаніи предложенія отъ 14 августа 1867 года за № 4030.

19. Слушали: представление проректора Университета, адресованное на имя г. Ректора, отъ 15 сего марта за № 308, слѣдующаго содержанія: „Имѣю честь при семъ представить вашему превосходительству вѣдомость о лекціяхъ, пропущенныхъ гг. профессорами и преподавателями сего Университета въ февралѣ 1873 года; лица находившіяся въ командировкѣ или отпуску не внесены въ вѣдомость“.

Определено: упомянутую вѣдомость напечатать въ Университетскихъ Извѣстіяхъ.

Вѣдомость о лекціяхъ, пропущенныхъ и. профессорами и преподавателями Университета Св. Владимира въ февралѣ 1873 года.

Профессоры: А. П. Матвеевъ 1, В. А. Незабитовскій 1, А. И. Селивъ 1, А. И. Вальтеръ 2, О. О. Эргардтъ 2, С. М. Ходецкій 2, А. В. Ромавовичъ-Славатинскій 1, П. П. Сущинскій 1, А. С. Шкляревскій 3; преподаватели: П. Н. Хрущовъ 2, Э. Г. Неметти 2, Ф. Г. Мищенко 1,—всѣ по болѣзни.

20. Слушали: представление медицинскаго факультета Университета Св. Владимира, отъ 28 февраля 1873 года за № 63, слѣдующаго содержанія: „Доцентъ по каѳедрѣ хирургической госпитальной клиники Коломниевъ вошелъ 20 ноября 1872 года въ факультетъ съ рапортомъ, въ которомъ излагаетъ необходимость разширѣнія хирургической госпитальной клиники помѣщеніемъ въ нее больныхъ не военнаго вѣдомства и просить факультетъ ходатайствовать—не найдетъ ли Университетъ возможнымъ войти для этой цѣли въ сношеніе съ Военнымъ Министерствомъ, которое, можетъ быть, пріиметъ на себя извѣстную долю расходовъ по содержанію означанныхъ больныхъ. До рѣшенія же этого во-

проса, г. Коломпипъ просилъ факультетъ ходатайствовать предъ Советомъ о выдачѣ ему единовременно, на 1873 годъ, 200 р. для упомянутой цѣли. Факультетъ, вполѣ раздѣляя мнѣніе г. Коломнина о необходиности разширенія госпитальной хирургической клиники, ходатайствовалъ объ исполненіи просьбы Коломнина. Представление факультета было возвращено Советомъ Университета обратно, съ предложеніемъ: пополнить оное соображеніями объ отнесенія на средства военнаго вѣдомства расхода по содержанію въ упомянутой клинике больныхъ военнаго вѣдомства. Соображенія комиссіи, назначеннай для этой цѣли, факультетъ и имѣеть честь представить на усмотрѣніе Совета".

Докладъ упомянутой комиссіи о разширеніи госпитальной хирургической клиники заключается въ слѣдующемъ: "Въ настоящее время госпитальная хирургическая клиника, помѣщающаяся въ военномъ госпиталѣ, состоитъ изъ 4—5 палатъ, находящихся въ казематизированномъ зданіи. Помѣщеніе ея, вентиляція и содержаніе больныхъ составляютъ очень многаго жалать, но здѣсь не мѣсто входить въ какія-либо разсужденія относительно ихъ улучшеннѣй, такъ какъ заботы о нихъ лежать на госпитальной администрації, т. е. на военномъ вѣдомствѣ. Университетъ можетъ заботиться только объ мѣрахъ къ улучшенію дѣятельности тѣхъ клиницистовъ, которые занимаются преподаваніемъ отраслей практической медицины въ военномъ госпиталѣ. Госпитальная хирургическая клиника въ настоящее время не въ состояніи достигать своего назначенія. Разнообразіе больныхъ и частота операций,—чего именно недостаетъ клиникѣ,—вотъ цѣль, къ которой долженъ стремиться Университетъ, на сколько это выполнимо въ военномъ госпиталѣ. Затрудненіе устроить амбулаторную клинику, дальность разстоянія и отсутствіе сколько-нибудь споспѣнныхъ путей сообщенія еще болѣе понижаютъ значеніе клиники. Все это вмѣстѣ взятое должно продиктовать Университету искреннее желаніе перенести клинику V-го курса въ гражданскую больницу, [постройка которой составляетъ рium desiderium, начиная съ 1845 года], если ея устройство, разнообразіе материала и проч. будутъ лучше удовлетворять интересамъ преподаванія.

Но такъ какъ гражданской больницы вблизи Университета нѣть и

мы не знаемъ какова будетъ проектируемая въ настоящее время больница, то насущная потребность заставляетъ заботиться объ улучшении настоящей госпитальной хирургической клиники.

Разнообразный и оперативный контингентъ больныхъ возможенъ только въ томъ случаѣ, если будетъ разрешенъ приемъ въ военный госпиталь тѣхъ — называемыхъ гражданскихъ больныхъ. Хирургическая клиника Мед.-хир. академіи достигаетъ своей цѣлесообразности единственно благодаря самому широкому приему такихъ больныхъ, выбираемыхъ профессорами изъ пациентовъ, приходящихъ за врачебнымъ советомъ въ поликлинику. По уставу Академіи, Высочайше утвержденному 15 юля 1869 года, въ клиническомъ военномъ госпиталѣ, устроеннымъ на 600 кроватей, 200 мѣстъ принадлежать гражданскимъ больнымъ. Мѣста для нихъ раздѣляются на платныя и бесплатныя, по 100 на каждый разрядъ; но большая часть больныхъ поступаетъ на бесплатныя мѣста, что зависитъ отъ обиція больницъ, где за немногую большую плату доставляется гораздо большій комфорть, чѣмъ въ клиникахъ Академіи. Нѣтъ ни малѣйшаго основанія думать, что Военное Министерство устроитъ въ Кіевскомъ госпиталѣ приемъ гражданскихъ больныхъ на таихъ же широкихъ основаніяхъ, какъ въ клиническомъ, где помѣщаются клиники Мед.-хирур. академіи и где, кроме студентовъ, занимаются хирургіей ординаторы, состоящіе при Академіи, и врачи, прикомандированные для изученія военно-полевой хирургіи, тѣхъ-называемые военные хирурги. Но если нельзя разсчитывать на обширный приемъ гражданскихъ больныхъ въ Кіевскомъ госпиталѣ, то Університетъ въ правѣ надѣяться на помощь Военного Министерства въ смыслѣ денежнай суммы на содержаніе извѣстнаго количества такихъ больныхъ, такъ какъ оно прямо заинтересовано въ томъ, чтобы врачи, кончающіе курсъ въ Кіевѣ и поступающіе на службу въ военное вѣдомство, были хорошо знакомы съ хирургіей, чтобы ассистенты клиники, ординаторы госпиталя, вырабатывали изъ себя научныхъ и опытныхъ хирурговъ, такъ какъ на это обстоятельство и указываетъ б. ст. Положенія о клиническихъ отдѣленіяхъ при Кіевскомъ госпиталѣ. По штату Університета Св. Владимира въ госпитальной хирургической клинике полагается одинъ ассистентъ,

ординаторъ госпиталя, получающій прибавочное содержаніе отъ Министерства Народнаго Просвѣщенія; но отъ Военнаго Министерства зависить прикомандировывать въ клиникахъ нѣсколькихъ другихъ медиковъ, если они на то изъявятъ желаніе. При хорошемъ выборѣ больныхъ, эти врачи могутъ быть ассистентами (безъ прибавочнаго содержанія отъ Университета), что даетъ имъ возможность изучать хирургію и выработать изъ себя хирурговъ.

Полагаемъ достаточнымъ на госпитальную хирургическую клинику 30 гражданскихъ мѣстъ, изъ коихъ 20 безъ платы (15 мѣстъ солдатскаго содержанія и 5 офицерскаго) и остальная 10 съ платою по 16 р. и по 19 р. сер. въ мѣсяцъ, т. е. суммы затрачиваемой военнымъ вѣдомствомъ на содержаніе солдата и офицера въ военномъ госпиталѣ. Изъ 10 платныхъ, 6 мѣста могли бы оплачиваться 19 р. сер., а остальная 4 мѣста 16 р. сер. Годовое содержаніе 20 бесплатныхъ больныхъ потребуетъ ежегоднаго расхода въ 3540 руб. сер.

Давно уже поднятъ вопросъ о постройкѣ гражданской больницы вблизи Университета, съ открытиемъ въ неї клиническихъ отдѣленій. При осуществлениіи этого предположенія, теперь уже очевидно не далекомъ, интересы преподаванія хирургіи будутъ можетъ быть еще болѣе удовлетворены, если размѣры, ея устройство и проч. позволятъ перенести туда преподаваніе клинической хирургіи V-му курсу. Въ такомъ случаѣ теперешняя госпитальная хирургическая клиника, разширенная на счетъ гражданскихъ больныхъ, могла бы послужить мѣстомъ для преподаванія одного или двухъ доцентовъ. При такомъ распределеніи преподаванія огромной области хирургіи на три клиники, Университетъ могъ бы надѣяться *caeteris paribus* на возвышение уровня хирургическихъ знаній у студентовъ, оканчивающихъ курсъ, и на выработываніе хирурговъ изъ молодыхъ врачей.

Теперь нѣсколько словъ о томъ путѣ, при посредствѣ котораго гражданскіе больные будутъ поступать въ госпитальную хирургическую клинику. Они могутъ быть отсылаемы въ нее завѣдывающимъ клиникою изъ его частной практики; но это путь невѣрный и не удовлетворяющій цѣли. Это значило бы поставить клинику въ прямую зависимость отъ

и практики клинического, а съ другой стороны въ клинику все-таки не попадали-бы больные съ тяжелыми повреждениями, такъ какъ они толь часть же послѣ катастрофы отвозятся конечно въ больницы, а не на квартиры хирурговъ. Опытъ показываетъ, что хирургическая клиника пополняются больными изъ амбулаторныхъ клиникъ, устраиваемыхъ во сосѣдствѣ съ клиническимъ отдѣленіемъ. Слѣдовательно поликлиника со-ставляетъ необходимое условіе для замѣщенія гражданскихъ мѣстъ въ клинике военного госпиталя, если состоится разрѣшеніе на учрежденіе этихъ мѣстъ со стороны Военного Министерства“.

Совѣтъ Университета, по выслушаніи настоящаго заключенія комиссіи, а также представленія медицинскаго факультета по сему предмету,—О предѣлилъ: представить упомянутое заключеніе комиссіи, въ копіи, г. Печателю Киевскаго Учебнаго Округа и просить ходатайства его превос-ходительства о томъ: не найдеть-ли возможнымъ Военное Министерство, въ виду приведенныхъ выше научныхъ основавій въ пользу сего Мини-стерства, устроить, въ хирургическомъ клиническомъ отдѣлении Киевскаго военного госпиталя, по примѣру С.-петербургской Медико-хирургической академії, 30 мѣстъ для такъ - называемыхъ больныхъ гражданскаго вѣдомства, и объ отпускѣ для сего изъ суммъ Военного Министерства по 3540 р. сереб. ежегодно; при чемъ присовокупить, что изъ указан-ныхъ выше 30 мѣстъ, 20 предназначается безъ платы (15 мѣстъ сол-датскаго содержанія и 5 офицерскаго), а остальные 10 мѣстъ съ пла-тою по 16 руб. и по 19 руб. сереб. въ мѣсяцъ, т. е. суммы затрачи-ваемой военнымъ вѣдомствомъ на содержаніе солдата и офицера въ военному госпиталѣ. Изъ 10 платныхъ, 6 мѣстъ могли-бы оплачиваться 19 руб. сереб., а остальная 4 мѣста 16 руб. сер.

21. Слушали: представленіе физико-математического факультета, отъ 15 марта 1873 года за № 31, слѣдующаго содержанія: „Физико-математический факультетъ, разсмотрѣвъ сочиненіе доцента О. М. Науль-сона >О ракообразныхъ Краснаго моря< и рисунки къ этому сочиненію, опредѣлилъ, согласно прошенію г. Наульсона, ходатайствовать передъ Совѣтомъ о назначеніи 600 руб. сер. для напечатанія упомянутаго со-чиненія.

О. М. Паульсонъ, въ просьбѣ своей поэтому предмету къ декану факультета, изложилъ слѣдующее: „Желая приступить къ печатанію работы моей „О ракообразныхъ Краснаго моря“, я обратился еще въ концѣ прошлаго года за средствами въ Киевское общество естествоиспытателей, но въ немъ не оказалось денегъ, и потому я, въ настоящее время, принужденъ прибегнуть къ Университету и просить о назначеніи мнѣ около 600 р. сер. для напечатанія работы, на которую посвятилъ болѣе года времени. Трудъ будетъ состоять приблизительно отъ 12—14 таблицъ in 4⁰ и отъ 18—20 печатныхъ листовъ.

Я покорнѣйше прошу васъ предварительно доложить обѣ этомъ дѣлѣ, въ нынѣшнемъ же засѣданіи, Правленію, которому всего ближе известны средства, а потому всего легче указать на какую-нибудь сумму. Оставить работу было-бы для меня крайне прискорбно, потому что другую работу, которую началъ печатать 3 года тому назадъ, я долженъ былъ оставить вслѣдствіе воспаленія глазъ, которымъ страдалъ впродолженіи 3 лѣтнихъ мѣсяцевъ. При этомъ я долженъ замѣтить, что въ продолженіи всей своей службы, никогда ничего для себя лично не просялъ“.

При чёмъ была доложена справка, по которой оказалось, что свободные остатки могутъ быть по слѣдующимъ статьямъ сметы специальныхъ средствъ 1873 года: по статьѣ на содержаніе приватъ-доцентовъ до 400 р. и по статьѣ на уплату за чтеніе особыхъ курсовъ 200 р.

О предѣлѣ: изложенное ходатайство разрѣшить закрытой вodaчей голосовъ, въ слѣдующемъ засѣданіи Совѣта.

Прибавленіе къ протоколамъ Совѣта Университета Св. Владимира о первыхъ въ составѣ студентовъ въ теченіи арпня 1873 года.

Принятъ въ студенты Университета Св. Владимира, по медицинскому факультету, во 2-й семестръ, бывшій студентъ здѣшняго Университета *Томашевский Навель*.

Изключены изъ студентскаго списка: 1) уволенные изъ Университета, по прошеніямъ, слѣдующіе студенты: по естественному отдѣлу физико-математическаго факультета *Чайковскій Андрей*; по медицинскому факультету *Подгорскій Станиславъ-Януарій* и *Сементовскій Иванъ*; 2) уволенные за невзносъ платы за ученіе въ текущемъ полугодіи: по историко-филологическому факультету *Даниленко Андрей*, *Козель Григорій-Навель*; по физико-математическому факультету, разряду математическихъ наукъ, *Кошлаковъ Дмитрій*, *Циборовскій Николаѣй*; по юридическому факультету: *Шмитъ Петръ*, *Божко-Божинскій Эмануилъ*, *Гаевскій Александръ*, *Драгневичъ Михаилъ*, *Гамрихъ Эдуардъ*, *Зубковскій Владимира*; по медицинскому факультету: *Пальчевскій Филиппъ*, *Крушинскій Петръ-Викентій-Эммануилъ*, *Мокровицкій Болеславъ*, *Толкачевъ-Кузинъ Николай*, *Варнаховскій Александръ*, *Георгіевскій Сергій*, *Тучапскій Авастасій*, *Федотовъ-Чеховскій Владимира* и *Чернышевъ Антонъ*, и 3) за смертью — студентъ историко филологическаго факультета *Меляховскій Антонъ*.

ДОПОЛНЕНИЕ КЪ ПРАВИЛАМЪ УНИВЕРСИТЕТА СВ. ВЛАДИМИРА.

Совѣтъ Университета Св. Владимира, руководствуясь журналомъ Совѣта Министра Народнаго Просвѣщенія 17 января 1873 года № 52 и также разрѣшеніемъ г. Попечителя Киевскаго Учебнаго Округа, опредѣлилъ сдѣлать въ правилахъ Университета Св. Владимира слѣдующія дополненія и измѣненія:

А) Въ замѣнъ 1, 2 и 3 нынѣшнихъ §§ правилъ, ввести слѣдующіе три новыхъ §§:

§ 1. Въ студенты Университета принимаются лица, достигшія 17-лѣтнаго возраста и притомъ окончившія съ успѣхомъ полный гимназіческій курсъ или удовлетворительно выдержаншія въ одной изъ гимназій установленное испытаніе зрѣлости и получившія аттестатъ или свидѣтельство зрѣлости.

§ 2. Окончившіе курсъ ученикія въ другихъ (кромѣ гимназій) среднихъ учебныхъ заведеніяхъ вѣдомства Министерства Народнаго Просвѣщенія или выдержаншіе окончательное испытаніе въ знаніи курса сихъ заведеній, буде пожелаютъ пріобрѣсть гимназіческій аттестатъ или свидѣтельство зрѣлости, подвергаются полному испытанію на тѣхъ же основаніяхъ, какъ и посторонній лицѣ.

Примѣчаніе. Воспитанники, перешедшіе изъ высшихъ классовъ гимназій въ семинаріи, обязаны держать испытаніе зрѣлости въ гимназіи наравнѣ съ посторонними лицами.

§ 3. Воспитанники семинарій, а также высшихъ и среднихъ учебныхъ заведеній, въ коихъ не преподается греческій языкъ, могутъ въ 1874, 1875 и 1876 гг. поступать въ Университетъ по аттестатамъ, представляемымъ имъ доселѣ на то право, но не иначе, какъ по выдержаніи ими повѣрочнаго испытанія въ Университетѣ. (Журналъ Совѣта Министра Народ. Просвѣщенія 1873 года № 52).

Примѣчанія 1—4 къ § 3 остаются въ силѣ.

~~Дѣлайтъ измѣненіе въ первомъ предложеніи № 3, въложите эти же въ:~~

«Студенты другихъ университетовъ, представившіе одобрительныя отъ оныхъ свидѣтельства, принимаются въ Университетъ Св. Владимира, не подвергаясь повѣрочному испытанію, и если они находились, уже въ какомъ - нибудь изъ высшихъ курсовъ и пожелаютъ поступить на тотъ же факультетъ, на которомъ находились, то могутъ быть зачислены въ студенты 2 и 3 курсовъ, но не иначе, какъ по заключеніямъ надлежащихъ факультетовъ, смотря по проіденнымъ ими наукамъ, показаннымъ въ выданныхъ имъ отъ университетовъ свидѣтельствахъ. (Жур. Сов. Мин. Нар. Просв. 1873 г. № 52).»

Примѣчаніе 1. Студенты Демидовскаго юридическаго лицѣа и Медико - хирургической академіи, представившіе аттестаты классическихъ гимназій Министерства Народнаго Просвѣщенія и одобрительныя свидѣтельства отъ Демидовскаго лицѣа и Медико-хирургической академіи, принимаются въ студенты Университета Св. Владимира, не подвергаясь повѣрочному испытанію, но въ такомъ случаѣ, если студенты Демидовскаго лицѣа пожелаютъ поступить на юридический факультетъ, а студенты Академіи — въ факультетъ медицинскій. Студенты сдѣль учебныхъ заведеній могутъ быть зачислены въ студенты 2 и 3 курсовъ соотвѣтствующихъ факультетовъ Университета Св. Владимира, по заключеніямъ оныхъ, смотря по проіденнымъ ими наукамъ, показаннымъ въ свидѣтельствахъ Лицѣа и Академіи. (Журналъ Совѣта Мин. Народ. Просв. 1873 г. № 52).

Студенты 2 курса Лицѣа князя Безбородко, имѣющіе аттестаты классическихъ гимназій Министерства Народнаго Просвѣщенія и одобрительныя отъ Лицѣа свидѣтельства, принимаются въ Университетъ Св. Владимира, не подвергаясь повѣрочному испытанію, но только въ 1-й

курсъ. (Журналъ Совѣта Министра Народнаго Просвѣщенія 1873 года № 52).

Примѣчаніе 2. Прошенія о переходѣ студентовъ изъ другихъ Университетовъ и высшихъ учебныхъ заведеній въ Университетъ Св. Владимира должны быть поданы въ началѣ учебнаго года и во всякомъ случаѣ не позже 1-го октября. (Высочайшее повелѣніе 8 іюня 1869 года).

В) 219 § изложитъ такъ:

„Въ посторонніе слушатели принимаются, кроме упомянутыхъ выше лицъ, окончивши курсъ гимназическихъ наукъ, а также и окончивши курсъ науки въ другихъ среднихъ учебныхъ заведеніяхъ, сравненныхъ Министерствомъ Народнаго Просвѣщенія съ гимназіями. Совѣтъ Университета, при разрѣшеніи прошеній какъ воспитанниковъ гимназій, семинарій, такъ и другихъ лицъ о принятіи въ посторонніе слушатели, руководствуется буквально 4 пунктомъ циркуляра г. Министра Народнаго Просвѣщенія отъ 12 апрѣля 1872 года, въ томъ— что лица, желающія поступить въ посторонніе слушатели Университета, должны удовлетворить тѣмъ же требованіямъ какъ и ученики гимназій, т. е. въ ихъ аттестатахъ должны быть отмѣтки, соотвѣтствующія отмѣткамъ въ гимназическихъ аттестатахъ. (Журналъ Совѣта Министра Народнаго Просвѣщенія 1873 года № 52).

Г) Къ 220 § прибавить слѣдующее примѣчаніе:

„На постороннихъ слушателей университетскихъ лекцій изъ лицъ служащихъ и отставныхъ чиновниковъ и вообще всѣхъ состояній, имѣющихъ уже опредѣленное общественное положеніе или занятія, распространяется право черезъ годъ держать испытаніе, если пожелають, для поступленія въ Университетъ, и зачислять ихъ прямо во 2 курсъ, если выдержать притомъ удовлетворительно установленное курсовое испытаніе; но съ тѣмъ условиемъ, чтобы испытанія означенными постороннимъ слушателямъ въ знаніи полнаго гимназического курса были производимы въ гимназіяхъ на общихъ установленныхъ для сего правилахъ объ испытаніи зрѣлости.“ (Жур. Сов. Мин. Нар. Просв. 1873 г. № 52).

BEST USE OF THE COMPUTER IN PRACTICAL WORK

1. The first step in the process of creating a new product is to identify a market need or opportunity. This can be done through market research, competitor analysis, and customer feedback.

Digitized by Google

О ЗНАЧЕНИИ ХИМИЧЕСКИХЪ ФОРМУЛЪ.

При изученіи химії, особенно если она изучается только какъ вспомогательная наука, часто придаютъ слишкомъ мало значенія химическимъ формуламъ, и многіе того мнѣнія, что можно пріобрѣсти довольно полное знакомство съ химіей, не обращая притомъ вниманія на формулы. Но только непониманіе истиннаго значенія химическихъ формулъ позволяетъ смотрѣть на нихъ какъ на простые условные знаки, которыми неспеціалисту излишне обременять свою память. Въ дѣйствительности же можно положительно сказать, что не зная и не понимая формулъ, нельзя ни знать, ни понимать химіи.

Въ химическихъ формулахъ всегда отражалось и отражается современное состояніе химіи.

Изъ всѣхъ веществъ, встрѣчающихся въ природѣ, металлы, вслѣдствіе своихъ разнообразныхъ и важныхъ примѣненій, по преимуществу обратили на себя вниманіе древнѣйшихъ изслѣдователей. Первые знаки были придуманы для обозначенія 7 извѣстнѣйшихъ въ древнія времена металловъ. Это были тѣ же самые таинственные знаки, какіе соответствовали тогдашнимъ 7 планетамъ:

Золото — солнце	•	○
Серебро — луна.	•	☽
Ртуть — меркурій	•	☿
Мѣдь — венера	•	♀
Желѣзо — марсъ	•	♂
Олово — юпитеръ	•	♃
Свинецъ — сатурнъ.	•	♄

Ці знаки були во всеобщемъ употреблениі въ теченіі нѣсколькихъ столѣтій. Другія вещества обозначались у различныхъ писателей различно. Но мы не будемъ останавливаться на всѣхъ этихъ средневѣковыхъ символахъ, такъ какъ въ нихъ не было ничего систематического, и они были придуманы не для краткости и ясности обозначенія, а скорѣе для того, чтобы придать предмету мистическую таинственность.

Въ концѣ прошлого столѣтія, въ эпоху великаго преобразованія химіи, возникла первая попытка систематического, яснаго и точнаго обозначенія элементовъ и ихъ соединеній, причемъ составъ послѣднихъ выражался простымъ сопоставленіемъ элементарныхъ знаковъ. Такова система, предложенная Hassenfratzомъ и Adet. Напр.:

Кислородъ	—
Водородъ	▷
Сѣра	◆
Баритъ.	▽/V
Вода	▷ —
Сѣрнокислый баритъ	▽/V ◆ —

Но такъ какъ всѣ эти знаки были совершенно произвольны, и притомъ все-таки довольно сложны, то они не достигали своей цѣли, и потому не вошли во всеобщее употреблениіе, несмотря на рекомендацію Lavoisier и другихъ.

Установленіе атомической гипотезы дало вопросу о химическихъ знакахъ новый толчокъ и новое направлениe. Химические знаки должны были уже служить не только для сокращенного и яснаго обозначенія различныхъ соединеній, но они должны были выражать также и то, что всѣ они состоять изъ атомовъ. Предполагая всѣ атомы сферическими, Dalton (1808) изображалъ элементы въ видѣ круговъ, которые отличались или точками и различными черточками, или же вписывая въ нихъ начальную бувву названія элемента. Химическія соединенія обозначались сопоставленіемъ элементарныхъ знаковъ, причемъ получалось наглядное изображеніе не только рода, но и числа атомовъ въ соединеніи. Напр.:

Кислородъ	○
Водородъ	○
Углеродъ	●

Фосфоръ	(Y)
Цинкъ	(Z)
Мѣдь	(C)
Вода	OO
Углекислота	○●○
Уксусная кислота	○●○

Такимъ образомъ химические знаки получили новое и важное значение. Но они были все еще не удобны, особенно для сложныхъ соединений, состоящихъ изъ большаго числа атомовъ.

Berzelius'у мы обязаны новымъ усовершенствованіемъ въ этомъ отношеніи (1815). Отказавшись отъ круговъ съ произвольными при-мѣтами, и отбрасывая круги отъ вписанныхъ въ нихъ буквъ, онъ предложилъ обозначать атомы всѣхъ элементовъ просто начальной буквой латинскаго названія элемента. Соединенія обозначались непосредственнымъ сопоставленіемъ буквъ, а если въ нихъ встрѣчалось нѣсколько атомовъ какого-нибудь элемента, то количество это выражалось коэффиціентомъ, который приписывался съ правой стороны буквы, наверху. Притомъ, для сокращенія, атомы кислорода обозначались обыкновенно соотвѣтственнымъ числомъ точекъ надъ знаками другихъ элементовъ, причемъ коэффиціентъ 2 для этихъ элементовъ замѣнялся перечеркиваніемъ буквы. Таковы сокращенные или такъ - называемыя минералогическая формулы: С, С₁, А₁, (вмѣсто CO², Cu²O, Al²O³) и т. д. Въ такомъ видѣ формулы даже сложнѣйшихъ соединеній достигли возможной простоты и ясности. Вследствіе этого система формулъ Berzelius', несмотря на нѣкоторыя нападки, особенно англійскихъ химиковъ, быстро вошла во всеобщее употребленіе и сохранилась до нашихъ дней почти безъ всякихъ измѣненій. Измѣненія касаются только частностей. Такъ напр. въ настоящее время многіе, слѣдя примѣру Liebig'a и Poggendorff'a, ставятъ коэффиціентъ, обозначающій число атомовъ, справа отъ буквы *внизу*, для того чтобы не смѣшивать его съ показателемъ степени алгебраическихъ формулъ. Сокращенные формулы почти оставлены. Обозначеніе кислорода точками имѣло рациональное основаніе только во времена дуалистической теоріи, когда кислороду приписывали особенную роль, считая его непремѣнной и характеристической составной частью всѣхъ оснований, кислотъ и со-

лей. Притомъ вѣсъ атома кислорода теперь удвоенъ, и въ кислородныхъ соляхъ мы уже не принимаемъ распределенія атомовъ кислорода между основаниемъ и кислотой, не считаемъ ихъ прямымъ сочетаніемъ основной окиси съ кислотной окисью,—а рассматриваемъ ихъ какъ соединеніе металла съ кислотнымъ радикаломъ, которые связаны между собой посредствомъ одного или несколькиихъ атомовъ кислорода.

Поэтому напр., вместо $KO.NO^3$ или KN , пишемъ теперь $K.O.NO^2$, или же, сокращенно, KNO^2 . Здѣсь мы имѣемъ хороший примѣръ того, какъ въ формулахъ отражается взглядъ химиковъ па конституцію соединеній и функции составныхъ частей. Но разсмотрѣніе значенія химическихъ формулъ въ этомъ отношеніи завело-бы насъ слишкомъ далеко.

Когда, трудами Gerhardt'a, Laurent'a, Williamson'a и др. (въ сороковыхъ годахъ), были съ точностю установлены понятія объ атомѣ и частицѣ, химическія формулы получили новое значеніе. Онѣ уже не служатъ выраженіемъ болѣе или менѣе произвольного представленія объ «эквивалентныхъ» количествахъ простыхъ и сложныхъ тѣлъ, въ какомъ смыслѣ онѣ прежде часто употреблялись. Каждая буква означаетъ теперь *атомъ*, т. е. малѣйшее химически-недѣлимо количество вещества, которое встрѣчается въ соединеніяхъ. Сложныя же формулы выражаютъ вѣсъ *частичы*, т. е. малѣйшее количество вещества, въ кое способно существовать въ свободномъ состояніи и вступать въ химическія реакціи. Такъ напр. буква O означаетъ *одинъ атомъ кислорода*, который въ 16 (точнѣе 15,96) разъ тяжелѣе одного атома водорода, и ни въ одномъ соединеніи не встрѣчается меньшаго количества кислорода. Формула O_2 означаетъ *одну частичу кислорода*. Она въ 32 (точнѣе 31,92) раза тяжелѣе одного атома водорода. Меньшее количество кислорода не можетъ существовать въ свободномъ состояніи, следовательно одна частица кислорода состоитъ изъ соединенія двухъ атомовъ его. Понятно, что O_2 выражаетъ также малѣйшее количество кислорода, какое способно вступать въ химическія реакціи. Если бы напр. произошло соединеніе только одного атома кислорода съ однимъ атомомъ ртути, то другой атомъ кислорода, составлявшій съ первымъ частичу, остался-бы въ свободномъ состояніи,—что невозможно. Поэтому реакція должна произойти между 2 атомами Hg и O_2 .

Здѣсь слѣдуетъ обратиться къ разсмотрѣнію еще другаго значенія химическихъ формулъ. Основываясь съ одной стороны на опытахъ

Gay-Lussac'a, показавшихъ пропорціональность между плотностю газообразныхъ веществъ и ихъ частичнымъ вѣсомъ, съ другой стороны на одинаковомъ отношеніи газовъ къ температурѣ, давленію и пр.—Avogadro (1811) высказалъ предположеніе, что въ равномъ объемѣ всѣхъ газовъ, при одинаковыхъ условіяхъ, заключается одинаковое число частицъ, или, что все равно: частицы всѣхъ веществъ занимаютъ въ газообразномъ состояніи равные объемы.

Эта гипотеза, которая подтверждается позднѣйшими пслѣдователями и открытиями, даетъ намъ возможность легко и точно опредѣлять всѣ частицы всѣхъ тѣхъ веществъ, которыхъ способны существовать въ газообразномъ состояніи. Изъ нея же выводится напр., что частицы кислорода, водорода и другихъ элементовъ состоять изъ двухъ атомовъ. Такъ какъ при соединеніи кислорода съ водородомъ изъ 2 объемовъ водорода и 1 объема кислорода происходитъ 2 объема воды (въ газообразномъ состояніи), и такъ какъ при этомъ число частицъ въ единицѣ объема должно оставаться неизмѣннымъ (согласно закону Avogadro), то эта реакція можетъ быть выражена не иначе какъ: $H_2 + H_2 + O_2 = H_2O + H_2O$. Слѣдовательно, необходимо припять, что частицы какъ кислорода, такъ и водорода состоять изъ 2 атомовъ. И дѣйствительно, еслибы они содержали по 1 атому, то мы имѣли-бы: $H + H + O = H_2O$, т. е. слѣдовало-бы ожидать образованія одного объема воды, вместо двухъ, изъ трехъ объемовъ гремучаго газа, или же допустить, что 1 частица воды занимаетъ вдвое болыпій объемъ чѣмъ 1 частица кислорода или водорода,—что было-бы противно закону Avogadro. Всѣ частицы другихъ веществъ можетъ быть выведенъ очень просто, опредѣляя удѣльный вѣсъ ихъ въ газообразномъ состояніи по отношенію къ водороду. Такъ напр. уксусная кислота (въ газообразномъ состояніи) въ 30 разъ тяжелѣе водорода, а такъ какъ частица водорода (H_2) вѣситъ 2 (принимая атомъ водорода — H — за единицу), то частица уксусной кислоты вѣситъ 30. 2=60. Слѣдовательно она должна состоять изъ 2 атомовъ C, 4 атомовъ H и 2 атомовъ O. Дѣйствительно, тогда имѣемъ: $2.12 + 4.1 + 2.16 = 60$. Обыкновенно опредѣляютъ вѣсъ газовъ по отношенію къ воздуху. Изъ этого числа вѣсъ частицы вычисляется также очень просто. Для уксусной кислоты это число: 2,08. Такъ какъ водородъ въ 14,44 раза легче воздуха, то удѣльный вѣсъ уксусной кислоты по отношенію къ водороду будетъ: $2,08 \cdot 14,44$, а вѣсъ частицы: $2,08 \cdot 14,44 \cdot 2$. Слѣдовательно, зная

удельный вѣсъ какого-нибудь вещества (въ газообразномъ состояніи) по отношенію къ воздуху, стбить только помножить это число на 28,88 ($= 14,44 \cdot 2$), чтобы получить вѣсъ частицы этого вещества. Въ данномъ случаѣ продуктъ умноженія будетъ: 60,0704, но дробь произошла очевидно отъ неизбѣжной погрѣшности въ опредѣленіи удельного вѣса, и вѣсъ частицы уксусной кислоты должно принять = 60.

Точно также и обратно, зная формулу вещества, можно вычислить удельный вѣсъ его въ газообразномъ состояніи по отношенію къ водороду, а отсюда и къ воздуху, и т. д. Формула обыкновенного эфира $C_4H_{10}O$ показываетъ намъ, что частица его вѣситъ $4 \cdot 12 + 10 \cdot 1 + 1 \cdot 16 = 74$, а такъ какъ частица его въ газообразномъ состояніи занимаетъ такой-же объёмъ какъ частица водорода H_2 , то удельный вѣсъ его по отношенію къ водороду будетъ: $\frac{74}{2} = 37$. По отношенію-же къ воздуху уд. в. эфирнаго газа будетъ: $\frac{74}{2 \cdot 14,44} = \frac{74}{28,88} = 2,66$.

Знаніе химическихъ формулъ и атомнаго вѣса элементовъ позволяетъ намъ также посредствомъ весьма простыхъ вычисленій находить отвѣты на многіе другіе вопросы.

Если мы имѣемъ напр. известное количество какой-нибудь кислоты, которое насыщается 10 gr. углекислаго натрія, то сколько потребуется углекислаго калія для насыщенія того-же количества кислоты? Изъ формулъ Na_2CO_3 и K_2CO_3 видимъ, что $2.23 + 1.12 + 3.16 + 106$ частей углекислаго натрія эквивалентны (равносильны) $2.39 + 1.12 + 3.16 = 138$ частямъ углекислаго калія. Слѣдовательно 10 gr. углекислаго натрія могутъ быть замѣнены только $\frac{138.10}{106} = 13$ gr. углекислаго калія.

Если мы назначаемъ окись ртути и суреву въ одипаковыхъ прѣмахъ, то спрашивается, въ какомъ случаѣ вводится больше ртути въ организмъ, и на сколько? Изъ формулъ HgO и HgS видимъ, что 216 частей окиси ртути содержать столько-же (200 частей) ртути, какъ 271 частей суревы. Слѣдовательно окись ртути содержитъ въ $\frac{271}{216} = 1,25$ разъ больше ртути чѣмъ сурева.

Иногда требуется узнать, какой объёмъ займетъ въ газообразномъ состояніи извѣстное количество какого-нибудь вещества? Постараемся прежде всего разрѣшить этотъ вопросъ для водорода, такъ какъ водородъ принимается за основаніе всѣхъ числовыхъ отношеній въ химії. Водородъ обязанъ этимъ тому, что атомъ его легче атомовъ всѣхъ другихъ извѣстныхъ намъ элементовъ, и притомъ водородъ, въ свободномъ состояніи, въ видѣ газа, представляетъ (при равныхъ условіяхъ) легчайшее изъ всѣхъ извѣстныхъ намъ веществъ. Атомъ водорода въ 240 разъ легче тяжелѣйшаго изъ элементарныхъ атомовъ,—атома урана. Водородный газъ, при 0° и 760 mm. давленія, въ 239000 разъ легче металлическаго осмія, который представляетъ плотнѣйшее изъ всѣхъ извѣстныхъ намъ веществъ. Теперь для простоты и удобства вычислѣнія, сдѣлаемъ предположеніе, что 1 атомъ H вѣситъ 1 gr. Предположеніе это совершенно произвольно и очевидно далеко не согласно съ дѣйствительностью. Подъ хорошимъ микроскопомъ можно различать такие мелкие кристаллики, которые вѣсятъ неболѣе $\frac{1}{1000\ 000\ 000}$ миллиграммма. Но это конечно еще не простѣйшія частицы, пе молекулы. Притомъ эти кристаллики состоять изъ веществъ, которые все еще въ 10 - 1500 разъ тяжелѣе водорода. Судя по этому, можно себѣ представить, какъ непостижимо малъ долженъ быть вѣсъ одного атома водорода. Но такъ какъ мы о дѣйствительномъ вѣсѣ его ничего не знаемъ положительнаго, и такъ какъ числа для этой цѣли имѣютъ не абсолютное, а только относительное значеніе, то мы и можемъ принять, что H, т. е. 1 атомъ водорода, вѣситъ 1 gr. Вычислимъ теперь, какой объёмъ будетъ занимать 1 частица — H₂ — слѣдовательно 2 gr. водорода. Такъ какъ 1 Ltr. водорода, при 0° и 760 mm. давленія, на уровнѣ моря, подъ 45° широты, вѣситъ 0,08954 gr., то 2 gr. водорода будутъ при тѣкъ-же условіяхъ занимать $\frac{1 \cdot 2}{0,08954} = 22,33$ Ltr. Но такъ какъ, на основаніи закона Avogadro, частицы всѣхъ газовъ занимаютъ одинаковый объёмъ, то 22,33 Ltr. есть нормальный объемъ граммового вѣса частичкъ, который для краткости можно было бы назвать идеальнымъ объемомъ частичкъ, — т. е. тотъ объемъ, какой занимаютъ частицы всѣхъ веществъ въ газообразномъ состояніи, при нормальныхъ условіяхъ, если принять H = 1 gr., O = 16 gr., C = 12 gr., и т. д. Теперь, помня число 22,33 Ltr. и зная частичную формулу вещества,

мы можемъ очень легко вычислить, какой объёмъ занимаетъ въ газообразномъ состояніи извѣстное количество этого вещества. Какой объёмъ займутъ при испареніи напр. 10 gr. хлороформа? Формула его: CHCl_3 , слѣдовательно $12 + 1 + 3 \cdot 35,5 = 119,5 =$ gr. займутъ въ видѣ газа объёмъ въ $22,33 \text{ ltr}$. Отсюда объёмъ 10 gr. хлороформа $= \frac{22,33 \cdot 10}{119,5} = 1,867 \text{ ltr}$. Точно также вычисляется напр. объёмъ 10 gr. хлористаго метилена (CH_2Cl_2) въ газообразномъ состояніи. $12 + 2 + 71 = 85 \text{ gr}$. занимаютъ $22,33 \text{ ltr}$, слѣдовательно 10 gr. займутъ $\frac{22,33 \cdot 10}{85} = 2,627 \text{ ltr}$. И т. д.

Не должно забывать, что мы здѣсь вычисляли объёмъ газа при нормальныхъ условіяхъ, т. е. при 0° и 760 mm. давленія. При температурѣ t и давленіи b , вместо вычисленного объёма V , получимъ, какъ извѣстно, объёмъ $V = \frac{v \cdot 760 \cdot (1 + 0,00366 t)}{b}$.

Для медика можетъ быть интереснымъ узнать, сколько образуется хлороформа и муравьинокислаго калія внутри организма изъ 1 gr. хлораль-гидрата, если онъ при этомъ распадается согласно уравненію: $\text{C}_2\text{HCl}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{KOH} = \text{CHCl}_3 + \text{KCHO}_2 + \text{H}_2\text{O}$. Формула показываетъ, что изъ 165,5 gr. хлораль-гидрата и 56 gr. Ѳдкаго калии получается 119,5 gr. хлороформа, 84 gr. муравьинокислаго калія и 18 gr. воды. Слѣдовательно изъ 1 gr. хлораль-гидрата получается $\frac{119,5}{165,5} = 0,722 \text{ gr}$.

хлороформа и $\frac{84}{165,5} = 0,507 \text{ gr}$. муравьинокислаго калія.

Нерѣдко случается, что требуется приготовить извѣстный объёмъ какого-нибудь газа, и тогда необходимо знать, сколько и въ какомъ отношеніи должно взять тѣ вещества, при взаимодѣйствіи которыхъ образуется этотъ газъ. Рассчѣтъ простъ. Возьмёмъ для примѣра углекислоту. Сколько нужно взять углекислой извести и сѣрной кислоты для полученія 100 ltr. (при 0° и 760 mm. давленія) углекислоты? Уравненіе $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ показываетъ, что изъ 100 gr. углекислой извести и 98 gr. сѣрной кислоты получается 44 gr. углекислоты. Это количество — 44 gr. — соответствуетъ формулѣ CO_2 , если мы примемъ $\text{H} = 1 \text{ gr}$, $\text{C} = 12 \text{ gr}$, и т. д., т. е. это есть граммовый вѣсъ частицы углекислоты. Нормальный объёмъ его, какъ

мы видѣли раньше, = 22,33 Ltr. Значитъ изъ 100 gr. углекислой извести и 98 gr. сѣрной кислоты получается 22,33 Ltr. углекислоты. Слѣдовательно для полученія 100 Ltr. углекислоты нужно взять $\frac{100 \cdot 100}{22,33} = 447,8$ gr. углекислой извести и $\frac{98 \cdot 110}{22,33} = 438,8$ gr. сѣрной кислоты.

Посредствомъ подобныхъ вычислений можно решить и многие другие вопросы, которые часто имѣютъ весьма важное практическое значеніе.

Но кроме этого, знаніе формулъ полезно также въ томъ отношеніи, что формулы указываютъ намъ въ общихъ чертахъ на многія химическая и физическая свойства веществъ. Вообще въ группахъ сходныхъ веществъ, чѣмъ сложнѣе соединеніе, чѣмъ большее число атомовъ оно содержитъ, тѣмъ оно плотнѣе, летуче, менѣе энергично въ химическомъ отношеніи. Это особенно ясно выражено въ рядахъ гомологическихъ соединеній. Низшіе члены обыкновенно жидкі, часто газообразны, — высшіе твёрды. Азотистыя соединенія, особенно безкислородныя, почти всегда обладаютъ щелочными свойствами, наподобіе амміака. Вещества, богатыя кислородомъ, по большей части имѣютъ кислые свойства. Кроме галоидоводородныхъ, всѣ кислоты содержать кислородъ. Притомъ количество кислорода можетъ служить указаніемъ на ихъ атомность и основность. 1-атомныя 1-основныя кислоты содержать 2 атома О, 2-атомныя 1-основныя — 3 атома О, 2-атомныя 2-основныя — 4 атома О, и т. д., — вообще x -атомная y -основная кислота содержитъ $x + y$ атомовъ кислорода.

Но здѣсь должно замѣтить, что знаніе эмпирической формулы не всегда достаточно. Только рациональная формула можетъ служить полнымъ выраженіемъ химического характера сложного вещества. Какая польза въ знаніи эмпирической формулы напр. гиппуровой кислоты? Запоминая формулу $C_9H_{10}NO_3$, мы только напрасно обременяемъ свою память бесполезнымъ балластомъ. Между тѣмъ рациональная формула:



$(\text{NHCH}_2\text{C}_7\text{H}_6\text{O})_2$ — показываетъ на первый же взглядъ, что гиппуровая кислота есть производное гликоколя, въ которомъ 1 атомъ водорода замѣщенъ радикаломъ бензойной кислоты, и что гликоколь въ свою очередь представляетъ амило-уксусную кислоту, т. е. уксусную кислоту, въ которой 1 атомъ водорода замѣщенъ амміачнымъ остаткомъ NH_3^+ .

Зная это, мы знаемъ и всѣ реакціи, способы образованія и продукты разложенія гиппуровой кислоты. Она должна имѣть кислотныя свойства, такъ какъ тотъ водородъ уксусной кислоты, который обмѣняется на металлы, остается въ ней нетронутымъ. Дѣйствительно, гиппуровая кислота съ основаніями даетъ соли. Для полученія ея изъ уксусной кислоты слѣдуетъ очевидно поступать такимъ образомъ. Сперва должно приготовить гликоколь. Гликоколь можно рассматривать какъ метиламинъ NH_2CH_3 , въ которомъ 1 атомъ метиловаго водорода замѣщенъ группой COOH , слѣдовательно такимъ образомъ: $\text{NH}_2\text{CH}_2(\text{COOH})$. Метиламинъ получается при дѣйствіи NH_3 на CH_2Cl , слѣдовательно гликоколь долженъ получаться при дѣйствіи NH_3 на $\text{CH}_2(\text{COOH})\text{Cl}$, т. е. на хлороуксусную кислоту, формула которой пишется обыкновенно такимъ образомъ: $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{COOH}$, — сокращенію: $\text{C}_2\text{H}_2\text{ClO} \cdot \text{OH}$, — эмпирически: $\text{C}_2\text{H}_2\text{ClO}_2$. Дѣйствительно, гликоколь можетъ быть полученъ при нагрѣваніи хлороуксусной кислоты съ амміакомъ. Теперь, для того чтобы найти способъ получения гиппуровой кислоты изъ гликоколя, слѣдуетъ помнить, что радикалъ бензойной кислоты замѣщаетъ одинъ изъ тѣхъ атомовъ водорода въ гликоколѣ, которые находятся въ немъ въ соединеніи съ азотомъ, въ видѣ амміачнаго остатка NH_2 . Амміачный водородъ легко замѣщается бензоиломъ при дѣйствіи напр. хлористаго бензоила $\text{C}_6\text{H}_5\text{O Cl}$ на амміакъ NH_3 . Такъ получается бензамидъ $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}$. Если мы теперь вместо NH_3 возьмемъ такой амміакъ, въ которомъ 1 атомъ водорода замѣщенъ группой CH_2COOH , т. е. гликоколь: $\text{NH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{COOH}$, то при дѣйствіи $\text{C}_6\text{H}_5\text{O Cl}$ на это соединеніе должна получаться гиппуровая кислота $\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}) \cdot \text{CH}_2\text{COOH}$. Дѣйствительно, эта реакція возможна.

Что касается до способовъ распаденія гиппуровой кислоты, то рациональная формула $\frac{\text{CH}_2\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})}{\text{COOH}}$ точно также ясно указываетъ на всѣ эти реакціи. Какъ бензамидъ $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}$ при дѣйствіи щелочей и.и кислотъ распадается на бензойную кислоту $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ и амміакъ NH_3 , такъ гиппуровая кислота должна при этихъ условіяхъ распадаться на $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$ и гликоколь $\text{NH}_2(\text{CH}_2\text{COOH})$. Какъ уксусная кислота $\frac{\text{CH}_3\text{COOH}}{\text{COOH}}$ при дѣйствіи избытка щелочи даетъ углекислоту CO_2 и болотный газъ CH_4 , такъ гликоколь $\frac{\text{CH}_2\text{NH}_2}{\text{COOH}}$ долженъ давать при этомъ CO_2 и метиламинъ CH_3NH_2 .

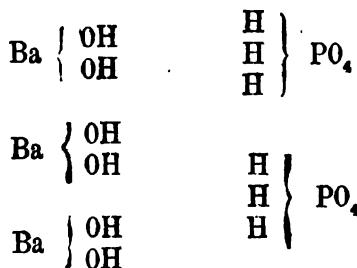
Всѣ эти и многіе другіе выводы изъ рациональной формулы неизмѣнно подтверждаются опытомъ.

Поэтому необходимо знать рациональную формулу, или, что вѣ равно, рациональное название сложныхъ соединеній. Слово *микоколъ*, показываетъ намъ только, что это есть сладковатое вещество, получас- мое изъ клея, — «клеевой сахаръ». Между тѣмъ въ названіи: *бен- зоилъ-амино-уксусная кислота* выражается весь химическій характеръ этого вещества.

Выводы формулу какого-нибудь соединенія, никогда не слѣдуетъ дѣлать излишняго сложенія. Зная напр., что уксусно-этиловый эфиръ есть уксусная кислота, которой 1 атомъ водорода замѣщёнъ этиловой группой, не слѣдуетъ выводить его формулу такимъ образомъ: $C_2H_4O_2 - H + C_2H_5 = C_4H_8O_2$. Здѣсь совершенно напрасно подводить общій итогъ всѣмъ атомамъ углерода и всѣмъ атомамъ водорода. По формулѣ $C_4H_8O_2$ невозможно догадаться, что это за соединеніе, такъ какъ существуетъ нѣсколько соединеній такого же состава. Самая сокращен- ная формула, какую можно допустить для уксусно-этиловаго эфира, есть: $C_2H_3(C_2H_5)O_2$.

По поводу выведенія формулъ сложныхъ соединеній и вообще составленія уравненій, выражаютъшихъ реакціи, считаю полезнымъ обратить вниманіе на слѣдующее. Въ тѣхъ случаяхъ, когда нѣсколько частицъ одного вещества дѣствуютъ на нѣсколько частицъ другаго вещества, ходъ реакціи и самая сущность ея часто затемняются тѣмъ, что формулы пишутся сокращенно и число дѣствующихъ частицъ каждого изъ веществъ обозначается коэффиціентомъ передъ его формулой. Въ такихъ случаяхъ для ясности и наглядности чрезвычайно полезно не только писать формулу каждой частицы отдельно, но и упо- треблять достаточно подробныя формулы. Выберемъ для примѣра одну изъ простѣйшихъ реакцій между нѣсколькими частицами. Для образо- ванія нейтральной соли 3-основной кислоты съ 2-кислотнымъ основа- ниемъ необходимо взаимодѣйстіе 2 частицъ кислоты съ 3 частицами основанія. Такъ напр. реакція между $Ba(OH)_2$ и H_3PO_4 должна быть выражаема уравненіемъ: $3 Ba(OH)_2 + 2 H_3PO_4 = Ba_3(Po_4)_2 + 6 H_2O$. Здѣсь, для непривыкшаго обращаться съ химическими формулами, мо- жетъ казаться не совсѣмъ яснымъ, почему въ реакціи участвуетъ такое, а не иное число частицъ, и составленіе этого уравненія можетъ не сразу удастся.

Прежде всего слѣдуетъ помнитьъ, что нейтральными называются такія соли, при образованіи которыхъ весь водородъ кислоты и вся гидроксильевыя группы основанія выдѣлились въ видѣ воды, — вичто не осталось незамѣщеннымъ, — какъ кислота, такъ и основаніе вполнѣ насыщены. Теперь вмѣсто $\text{Ba}(\text{OH})_2$, напишемъ $\text{Ba}_{\text{OH}}^{\text{OH}}$, вмѣсто H_3PO_4 — $\text{H}\left\{\text{PO}_4\right.$. Здѣсь видно самымъ нагляднымъ образомъ, что при взаимодѣйствіи 1 частицы барита и 1 частицы фосфорной кислоты не можетъ образоваться нейтральной соли, такъ какъ 1 атомъ Н останется незамѣщеннымъ, слѣдовательно получится кислая соль. Рассуждая такимъ-же образомъ далѣе, найдемъ, что при дѣйствіи 2 частицъ $\text{Ba}(\text{OH})_2$ на 1 частицу H_3PO_4 получится основная соль, при дѣйствіи 2 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ на 2 H_3CO_4 — кислая, и только при взаимодѣйствіи 3 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и 2 H_3PO_4 — нейтральная соль. Сущность реакціи выразится яснѣе всего, если мы напишемъ формулу каждой частицы отдельно, такимъ образомъ:



Я выбралъ самый простой примѣръ взаимодѣйствія нѣсколькихъ частицъ. При болѣе сложныхъ реакціяхъ отдельное и подробное писаніе формулъ гораздо важнѣе. Случается, что начинаяющій долго и безуспѣшно трудится надъ выведеніемъ формулъ или объясненіемъ какой-нибудь реакціи, между тѣмъ какъ при употребленіи указанного метода это удалось-бы ему весьма легко и скоро. Отдельное изображеніе тѣхъ атомовъ водорода, которые обмѣниваются на металль, особенно полезно въ тѣхъ случаяхъ, когда кислота содержитъ еще другіе атомы водорода, неспособные замѣщаться металломъ, какъ напр. фосфористая кислота $\text{H}\left\{ \text{PHO}_3 \right.$, фосфорноватистая кислота HPO_2O_2 и большинство органическихъ кислотъ.

Всё это для химика может показаться не важнымъ, но для неспециалиста и начинающаго — очень важно.

И такъ, мы должны прійти къ слѣдующему заключенію: въ химической формулѣ выражается столько, сколько словами можно было бы выразить только на нѣсколькихъ страницахъ.

Потому скажу еще разъ: изучить химию безъ формулъ не возможно. Какъ въ формулахъ отражаются всѣ успѣхи химіи, такъ въ нашемъ знаніи и пониманіи формуль отражается степень знанія и пониманія химіи.

А. Базаровъ.

ОСНОВАНІЯ ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ ДИНАМИКИ.



Профессора Рахманинова.



(Продолжение).

сдѣлалось равнымъ единицѣ. Рассматривая паденіе тѣлъ на не очень большихъ высотахъ, при которыхъ тяжесть можно принимать постоянной и на которыхъ удобно наблюдать паденіе тѣлъ, можно пренебрѣгть

$$e^{\frac{gx}{a}} = 1 + z,$$

гдѣ z есть величина меньшая единицы; тогда

$$\frac{gx}{a} = \log(1+z) = z - \frac{z^2}{2} + \frac{z^3}{3} - \dots$$

Отсюда

$$dx = \frac{a}{g} \left[1 - z + z^2 - \dots \right] dz.$$

Замѣнивъ такимъ образомъ, въ послѣднемъ интегралѣ (51) переменное x новымъ переменнымъ z , находимъ:

$$\int_0^x f(x).dx \cdot e^{-2 \int F(x).dx} = \alpha \cdot e^{-\frac{2ba}{g} \int_0^z \frac{2ba}{g} z} \left[1 - z + z^2 - \dots \right] dz,$$

а это выражение разбивается на интегралы, которые легко взять каждый въ отдельности, доводя вычисление до желаемой точности.

Предполагая, что въ началѣ движенія скорость равнялась нулю, по уравненію (50) находимъ:

$$v^2 = 2\alpha e^{-\frac{2ba}{g} z} \int_0^z \frac{2ba}{g} z \left[1 - z + z^2 - \dots \right] dz.$$

~~~~~

## ГЛАВА 5

## I. Примѣры криволинейного движенія при дѣйствіи силы постоянной и силы, зависящей отъ разстоянія.

§ 1. Приступимъ къ разсмотрѣнію движенія свободной материальной точки въ тѣхъ случаяхъ, когда направленіе силы, дѣйствующей на материальную точку, не совпадаетъ съ направленіемъ движенія и когда слѣдовательно происходитъ криволинейное движеніе, и обратимся сперва къ движенію при дѣйствіи постоянной силы.

Рассмотримъ движеніе материальной точки, брошенной подъ известнымъ угломъ къ горизонту и подверженной дѣйствію тяжести; предполагая, что перемѣщеніе материальной точки въ горизонтальномъ и вертикальномъ направленіяхъ въ продолженіе ся движенія не слишкомъ велико, мы можемъ ускорительную силу тяжести принимать постоянно какъ по величинѣ, такъ и по направленію. Вмѣстѣ съ тѣмъ въ настоящемъ случаѣ мы будемъ пренебрегать сопротивленіемъ воздуха.

Такъ какъ направленіе тяжести постоянно, то путь (траекторія), описанный брошеною материальною точкою, будетъ плоская кривая линія, именно — эта кривая будетъ находиться въ вертикальной плоскости, проходящей чрезъ направленіе начальной скорости. Пусть материальная точка въ началѣ времени  $t$  находится въ  $A$  (таб. 3 черт. 21), имѣя начальную скорость  $v_0$ . Принимая  $A$  за начало координатъ, проведемъ ось координатъ  $x$  горизонтально въ плоскости движенія, а ось координатъ  $y$  вертикально въ направлѣніи, прямо-противоположномъ дѣйствію тяжести, которой ускореніе, по прежнему, будемъ называть чрезъ  $g$ ; пусть уголъ, составленный направленіемъ начальной скорости  $v_0$  съ горизонтальною осью  $x$  будетъ  $\alpha$ . Такъ какъ движеніе материальной точки будетъ происходить въ плоскости, то оно опредѣлится только двумя уравненіями:

$$\frac{d^2x}{dt^2} = 0, \quad \frac{d^2y}{dt^2} = -g.$$

Такъ какъ въ сихъ уравненіяхъ переменные  $x$  и  $y$  раздѣлены, то каждое изъ уравненій будетъ интегрироваться отдельно, и интегралы ихъ будутъ:

$$\frac{dx}{dt} = c, \quad \frac{dy}{dt} = c' - gt,$$

гдѣ  $c$  и  $c'$  суть произвольные постоянные величины; но такъ какъ при  $t = 0$  начальные величины скоростей  $\frac{dx}{dt}$  и  $\frac{dy}{dt}$  по осамъ  $x$  и  $y$  соответственно будутъ  $v_0 \cos \alpha$  и  $v_0 \sin \alpha$ , то

$$c = v_0 \cos \alpha \quad \text{и} \quad c' = v_0 \sin \alpha$$

и следовательно

$$\frac{dx}{dt} = v_0 \cos \alpha, \quad \frac{dy}{dt} = v_0 \sin \alpha - gt.$$

Интегралами сихъ уравнений будутъ:

$$x = v_0 t \cdot \cos \alpha, \quad y = v_0 t \cdot \sin \alpha - \frac{gt^2}{2}, \quad (1)$$

гдѣ мы не прибавляемъ произвольныхъ постоянныхъ, ибо при  $t = 0$  координаты  $x$  и  $y$  тоже становятся по условію равными нулю. Уравненія (1) показываютъ, что движение материальной точки по горизонтальному направлению будетъ совершаться равномѣрно съ постоянной скоростью  $v_0 \cos \alpha$ , а по вертикальному—съ постояннымъ ускореніемъ, такъ какъ-бы материальная точка двигалась при дѣйствіи тяжести, получивъ по направлению оси  $y$  начальную скорость  $v_0 \sin \alpha$ .

Исключивъ  $t$  изъ уравненій (1), получаемъ уравненіе траекторіи материальной точки  $A M B$ :

$$y = x \lg \alpha - \frac{gx^2}{2v_0^2 \cos^2 \alpha}, \quad (2)$$

уравненіе параболы, которой ось параллельна оси координатъ  $y$  и следовательно вертикальна, которая своими вѣтвями обращена внизъ и къ которой касательная линія въ начальномъ движеніи совпадаетъ съ направлениемъ начальной скорости материальной точки.

Вставляя въ уравненіе (2) вместо  $x$  и  $y$  соответственно  $x_1 + a$  и  $y_1 - b$  и приравнивая въ полученномъ уравненіи коэффиціентъ при  $x_1$ , равно какъ и постоянный членъ, нулю, получаемъ уравненіе параболы, отсеченной къ ся вершинѣ:

$$x_1^2 = - \frac{2v_0^2 \cos^2 \alpha}{g} y_1$$

и два уравнения определяющие координаты этой вершины

$$a = \frac{v_0^2 \sin \alpha \cos \alpha}{g}, \quad b = \frac{v_0^2 \sin^2 \alpha}{2g}. \quad (3)$$

Параметр  $p$  параболы такимъ образомъ будетъ:

$$p = \frac{v_0^2 \cos^2 \alpha}{g}.$$

Разстояние директрисы НД, которая параллельна оси координатъ  $x$ , отъ вершины параболы слѣдовательно будетъ

$$\frac{p}{2} = \frac{v_0^2 \cos^2 \alpha}{2g},$$

а отъ оси координатъ  $x$ :

$$\frac{p}{2} + b = \frac{v_0^2}{2g}.$$

Отсюда видимъ, что положение директрисы не зависитъ отъ угла  $\alpha$ , подъ которымъ была брошена материальная точка, и потому для всѣхъ параболъ, описываемыхъ материальными точками, брошенными изъ одной и той же точки съ одною и тою же скоростію подъ какимъ-бы то ни было угломъ къ горизонту, будетъ общая директриса. Разстояние общей директрисы отъ точки, съ которой была брошена материальная точка, равняется высотѣ, на которую поднялась-бы материальная точка, если бы она была брошена вверхъ вертикально со скоростію  $v_0$ .

Разстояние фокуса параболы отъ оси координатъ  $x$  будетъ

$$b - \frac{p}{2} = \frac{v_0^2}{2g} (\sin^2 \alpha - \cos^2 \alpha),$$

разстояние же фокуса отъ начала координатъ будетъ равно

$$\frac{v_0^2}{2g},$$

а слѣдовательно независимо отъ угла  $\alpha$ ; отсюда видимъ, что фокусы

всѣхъ параболъ, описываемыхъ материальными точками, брошенными изъ одной и той же точки съ одною и тою же скоростію, будуть находиться на окружности  $HFI$ , описанной изъ начала координатъ какъ изъ центра радиусомъ равнымъ расстоянію директрисы отъ начала координатъ, за которое прината точка начального положенія движущейся материальной точки.

Исключивши уголъ бросанія  $\alpha$  изъ уравненій (3), въ которыхъ  $a$  и  $b$ , координаты вершины параболы, рассматриваются переменными, получаемъ уравненіе кривой, на которой будуть находиться вершины всѣхъ параболъ, получаемыхъ при одной и той же начальной скорости  $v_0$  и при произвольномъ углѣ бросанія  $\alpha$ :

$$a^2 + 4b^2 = \frac{2v_0^2 b}{g}.$$

Это есть уравненіе эллипса, котораго меньшая главная ось равна  $\frac{v_0^2}{2g}$  совпадаетъ съ осью координатъ  $y$ , а большая ось равна  $\frac{v_0^2}{g}$  параллельна оси координатъ  $x$ , и который, будучи расположены между осью координатъ  $x$  и общею директрисою, касается той и другой линіи.

Легко получить *огибающую* (envelope) всѣхъ параболъ, соответствующихъ различнымъ величинамъ угла  $\alpha$  при постоянной начальной скорости  $v_0$ , исключивъ уголъ  $\alpha$  между общимъ уравненіемъ сихъ линій (2) и производнымъ отъ него уравненіемъ, взятымъ по  $\alpha$ , именно:

$$\lg \alpha = \frac{v_0^2}{gx}. \quad (4)$$

Исключение  $\alpha$  изъ уравненій (2) и (4) даетъ уравненіе *огибающей*:

$$y = \frac{v_0^2}{2g} - \frac{gx^2}{2v_0^2}. \quad (5)$$

Это уравненіе показываетъ, что *огибающая* есть также парабола, расположенная по оси  $y$ , обращенная скрывающимъ вѣтвями вънъ и имѣющая свою вершину на положительной сторонѣ оси координатъ  $y$  въ расстояніи отъ начала координатъ равномъ  $\frac{v_0^2}{2g}$ , следовательно касательная своею вершиною къ общей директрисѣ параболъ.

Изслѣдуя свойства траекторії, описываемої брошеною матеріальною точкою, мы полагали уголъ бросанія  $\alpha$  измѣняющимъся, а начальную скорость  $v_0$  постоянную; предположимъ теперь, что при постоянномъ  $\alpha$  измѣняется  $v_0$ . Исключивъ переменное  $v_0$  изъ уравнений (3), опредѣляющихъ координаты  $a$  и  $b$  вершины параболы, получаемъ:

$$b = \frac{a}{2} \operatorname{tg} \alpha,$$

уравненіе прямой линіи. Оно показываетъ, что всѣ вершины параболь будутъ лежать на прямой линіи, которая раздѣляетъ пополамъ отрѣзки вертикальныхъ линій, заключающіеся между постояннымъ направлениемъ начальной скорости и горизонтальною осью координатъ  $x$ .

Координаты  $\xi$ ,  $\eta$  фокуса параболы будуть:

$$\xi = \frac{v_0^2 \sin 2\alpha}{2g}, \quad \eta = -\frac{v_0^2 \cos 2\alpha}{2g}.$$

Исключивъ отсюда переменное  $v_0$ , получаемъ:

$$\eta = -\xi \operatorname{cotg} 2\alpha,$$

уравненіе прямой линіи. Отсюда заключаемъ, что всѣ фокусы параболь, описываемыхъ матеріальною точкою при одномъ и томъ же углѣ бросанія  $\alpha$ , но съ переменною начальною скоростію  $v_0$ , будутъ находиться на одной прямой линіи. Разматривалъ всѣ направлениія начальной скорости  $v_0$ , заключающіеся между горизонтальнымъ направлениемъ оси координатъ  $x$  и вертикальнымъ направлениемъ оси координатъ  $y$ , изъ предыдущаго уравненія видимъ, что если  $\alpha = 45^\circ$ , то фокусы параболь будутъ находиться на оси координатъ  $x$ ; если уголъ  $\alpha < 45^\circ$ , то фокусы параболь будутъ находиться ниже горизонтальной оси координатъ, а при углѣ  $\alpha > 45^\circ$  — будутъ находиться выше горизонтальной линіи.

§ 2. На основаніи предыдущихъ формулъ, выражающихъ свойства траекторії, описываемой брошеною матеріальною точкою, легко решать многіе вопросы, имѣющіе практическое значеніе въ баллистикѣ. при определеніи движенія огнестрѣльныхъ снарядовъ (пуль, ядеръ); найденные формулы составляютъ первое приближеніе при решеніи подобныхъ вопросовъ.

Возводя въ квадратъ и потомъ складывая найденныя выражения для  $\frac{dx}{dt}$  и  $\frac{dy}{dt}$ , получаемъ квадратъ скорости  $v$  материальной точки для всякаго времени  $t$ :

$$v^2 = v_0^2 - 2g \left( v_0 t \sin \alpha - \frac{gt^2}{2} \right)$$

или, обративъ вниманіе на второе изъ уравненій (1), — для всякой точки траекторіи:

$$v^2 = v_0^2 - 2gy = 2g \left[ \frac{v_0^2}{2g} - y \right].$$

Это выражение для  $v^2$  показываетъ, что материальная точка въ извѣстномъ мѣстѣ траекторіи будетъ имѣть точно такую же скорость, какую-бы она имѣла, падая по вертикальной линіи отъ директрисы до этого мѣста.

Полагая  $y = 0$  въ уравненіи траекторіи (2), получаемъ для  $x$  величину  $l = AB$ , выражающую горизонтальную дальность полета или ею амплитуду:

$$l = \frac{2v_0^2 \sin \alpha \cos \alpha}{g}.$$

Это уравненіе показываетъ, что наибольшая дальность полета будетъ при  $\alpha = 45^\circ$ ; оно показываетъ также, что при двухъ углахъ бросанія, служащихъ другъ другу доцленіемъ до  $90^\circ$ , или, что все равно, при двухъ направлениыхъ начальной скорости  $v_0$ , составляющихъ равные углы съ линіею, наклоненою къ горизонту подъ угломъ въ  $45^\circ$ , горизонтальная дальность полета будетъ одинакова. Вставляя найденную величину  $l$  въ первое изъ уравненій (1), вместо  $x$ , найдемъ время  $T$ , въ которое материальная точка достигнетъ горизонтальной оси координатъ  $x$ :

$$T = \frac{2v_0 \sin \alpha}{g}.$$

Положимъ, что линія  $AB_1$  наклонена къ горизонтальной оси координатъ  $x$  подъ угломъ  $\beta$ , такъ что уравненіе ея будетъ

$$y = \lg \beta \cdot x \quad (6)$$

и требуется определить дальность полета  $l_1 = AB_1$  относительно этой наклонной линии. Означая чрез  $x_1$  и  $y_1$  координаты точки  $B_1$ , пересечения параболы съ наклонною линею  $AB_1$ , исключим  $y$  и  $t$  изъ уравнений (1) и (6); тогда получимъ

$$x_1 = \frac{2v_0^2}{g} \cdot \frac{\cos \alpha \sin (\alpha - \beta)}{\cos \beta}$$

и следовательно

$$l_1 = \frac{x_1}{\cos \beta} = \frac{2v_0^2}{g} \cdot \frac{\cos \alpha \sin (\alpha - \beta)}{\cos^2 \beta}. \quad (7)$$

Уголь бросанія  $\alpha_1$ , соответствуючій наибольшій величинѣ дальности полета  $l_1$ , опредѣлится условіемъ:

$$\cos \alpha_1 = \sin (\alpha_1 - \beta) = \cos \left( \frac{\pi}{2} - \alpha_1 + \beta \right)$$

или

$$\alpha_1 = \frac{\pi}{2} - \alpha_1 + \beta.$$

Отсюда

$$\alpha_1 = \frac{1}{2} \left( \frac{\pi}{2} + \beta \right) \quad (8)$$

или

$$\alpha_1 = \beta + \frac{1}{2} \left( \frac{\pi}{2} - \beta \right).$$

Это показываетъ, что направленіе начальной скорости, соответствующее наибольшей дальности полета по наклонной линіи  $AB_1$ , раздѣляеть уголь  $HAB_1 = \frac{\pi}{2} - \beta$  пополамъ. Уравненіе (7) показываетъ также, что дальность полета по линіи, наклоненной къ горизонту подъ угломъ  $\beta$ , будетъ одинакова при углахъ бросанія  $\alpha'$  и  $\alpha''$ , удовлетворяющихъ условію:

$$\cos \alpha' \sin (\alpha' - \beta) = \cos \alpha'' \sin (\alpha'' - \beta)$$

или

$$\cos \alpha' = \sin (\alpha'' - \beta) = \cos \left( \frac{\pi}{2} - \alpha'' + \beta \right)$$

и

$$\sin (\alpha' - \beta) = \cos \alpha'' = \sin \left( \frac{\pi}{2} - \alpha'' \right).$$

Отсюда получаемъ:

$$\alpha' = \frac{\pi}{2} - \alpha'' + \beta \quad \text{или} \quad \alpha' + \alpha'' = \frac{\pi}{2} + \beta.$$

Это уравненіе показываетъ, что два угла бросанія, для которыхъ дальность полета одинакова, будуть служить другъ другу дополненіемъ до угла  $\frac{\pi}{2} + \beta$ . Такъ какъ притомъ по уравненію (8) направлениe скорости  $v_0$ , соответствующее наибольшей дальности бросанія, раздѣляеть уголъ равный  $\frac{\pi}{2} + \beta$  пополамъ, то заключаемъ, что каждыя два направлениe скоростей, соответствующія одинаковой дальности полета, составляютъ равные углы съ направлениемъ скорости, соответствующимъ наибольшей дальности полета.

Если хотимъ опредѣлить уголъ бросанія  $\alpha$  такимъ образомъ, чтобы материальная точка, брошенная со скоростію  $v_0$ , прошла чрезъ известную точку (цѣль), опредѣляемую координатами  $x_1$  и  $y_1$ , тогда сіи координаты должны необходимо удовлетворить уравненію (2), и мы имѣемъ:

$$y_1 = x_1 \operatorname{tg} \alpha - \frac{gx_1^2}{2v_0^2 \cos^2 \alpha}. \quad (9)$$

Отсюда находимъ:

$$\operatorname{tg} \alpha = \frac{v_0^2 \pm \sqrt{v_0^4 - 2v_0^2 gy_1 - g^2 x_1^2}}{gx_1}.$$

И такъ, два угла бросанія удовлетворяютъ требованію, когда

$$v_0^4 - 2v_0^2 gy_1 - g^2 x_1^2 > 0;$$

одинъ уголъ удовлетворить требованію, когда

$$v_0^4 - 2v_0^2 gy_1 - g^2 x_1^2 = 0 \quad (10)$$

и задача становится невозможна для удовлетворенія, когда

$$v_0^4 - 2v_0^2 gy_1 - g^2 x_1^2 < 0.$$

Но уравненіе (10) тождественно съ уравненіемъ (5), выражающимъ огибающую параболь, описываемыхъ материальными точками при оди-

наковой начальной скорости  $v_0$ ; поэтому заключаемъ, что вопросъ ясно возможенъ для рѣшенія, если точка  $(x_1, y_1)$  дана въ огибающей параболы; имѣемъ одно рѣшеніе, когда точка  $(x_1, y_1)$  лежитъ на самой огибающей параболѣ, и наконецъ имѣемъ два рѣшенія, если точка  $(x_1, y_1)$  лежитъ внутри огибающей параболы.

Въ предыдущей задачѣ мы предполагали искомымъ уголъ  $\alpha$  при данной начальной скорости; можетъ быть и обратное требование: найти начальную скорость  $v_0$  при данномъ углѣ  $\alpha$ , чтобы материальная точка въ своемъ движении прошла чрезъ точку  $(x_1, y_1)$ ; тогда въ уравненіи (9) искомымъ будетъ  $v_0$ . Полагая  $\frac{y_1}{x_1} = \operatorname{tg} \beta$ , где  $\beta$  есть уголъ, составляемый линіею проведеною изъ начала координатъ въ точку  $(x_1, y_1)$  съ горизонтальной осью координатъ, изъ уравненія (9) получаемъ:

$$\begin{aligned} v_0 &= \frac{1}{\cos \alpha} \left[ \frac{gx_1}{2(\operatorname{tg} \alpha - \operatorname{tg} \beta)} \right]^{\frac{1}{2}} \\ &= \left[ \frac{gx_1 \cos \beta}{2 \sin (\alpha - \beta) \cos \alpha} \right]^{\frac{1}{2}}. \end{aligned}$$

**§ 3.** До сихъ поръ при рѣшеніи вопросовъ о движениіи брошенной материальной точки подъ известнымъ угломъ къ горизонту мы пользовались путемъ аналитическимъ; но основываясь на весьма простыхъ свойствахъ параболы вообще и на найденныхъ свойствахъ параболъ, описываемыхъ брошенными материальными точками, легко рѣшать подобные вопросы путемъ геометрическимъ, что имѣеть нѣкоторое значение при практической важности рассматриваемаго вопроса.

Пусть  $A$  (табл. 3, черт. 22) есть начальное положеніе точки, пусть  $HD$  есть общая директриса всѣхъ параболъ, которая соотвѣтствуетъ начальной скорости  $v_0$ , такъ что  $AH = \frac{v_0^2}{2g}$ . Мы видѣли, что фокусы всѣхъ этихъ параболъ лежатъ на окружности, описанной около точки начального положенія движущейся материальной точки радиусомъ, равнымъ разстоянію директрисы отъ точки начального положенія, а потому окружность  $HF'F''\dots$ , описанная около точки  $A$  радиусомъ равнымъ  $AH$ , будетъ мѣстомъ фокусовъ всѣхъ параболъ, соот-

вѣтствующихъ начальной скорости  $v_0$ ; мы будемъ ее называть для краткости *кругомъ фокусовъ*.

Пусть дана точка  $M$  на линіи  $AS$ , наклоненій къ горизонту, и требуется найти фокусъ той параболы, которая пройдетъ чрезъ эту точку  $M$ . По свойству параболы, разстоянія ея точекъ отъ фокуса и отъ директрисы равны между собою, а потому опустивъ изъ точки  $M$  перпендикуляръ  $MN$  на директрису и описавъ изъ точки  $M$ , какъ центра, радиусомъ равный  $MN$  окружность, получимъ точки  $F'$  и  $F''$  пересѣченія этой окружности съ кругомъ фокусовъ; эти точки и будутъ искомые фокусы параболы, которая пройдуть чрезъ точку  $M$ ; следовательно, въ какой-нибудь ея точкѣ раздѣляеть уголъ, составляемый линіею, проведеною изъ этой точки въ фокусъ, и перпендикуляромъ, опущеннымъ изъ той же точки на директрису, пополамъ, а потому касательная линіи  $AT'$  и  $AT''$  въ точкѣ  $A$  къ параболамъ, которыхъ фокусы суть  $F'$  и  $F''$ , или, что все равно, направлениія начальной скорости, соответствующія симъ параболамъ, будутъ дѣлить соотвѣтственно углы  $HAF'$  и  $HAF''$  пополамъ.

Удаляя точку  $M$  болѣе и болѣе отъ  $A$  по направлению линіи  $AS$ , видимъ, что разстояніе точки  $M$  отъ директрисы будетъ становиться меньше, и слѣдовательно радиусъ круга, описываемаго изъ точки  $M$ , будетъ становиться также меньшимъ, а точки  $F'$  и  $F''$  будутъ сближаться между собою; перемѣстивъ наконецъ точку  $M$  въ точку  $M_1$ , для которой фокусы  $F'$  и  $F''$  сольются въ одну точку  $F$  и кругъ, описанный изъ точки  $M_1$ , будучи касательнымъ къ директрисѣ, становится касательнымъ и къ кругу фокусовъ, увидимъ, что точка  $M_1$  будетъ опредѣлять наибольшую дальность полета для наклонной линіи  $AS$ ; фокусъ параболы, соответствующей наибольшей дальности полета, будетъ слѣдовательно въ точкѣ пересѣченія линіи  $AS$  съ кругомъ фокусовъ. Чтобы опредѣлить эту точку  $M_1$  на линіи  $AS$ , надо-бы найти на этой линіи такую точку, около которой можно было-бы описать окружность, касательную къ директрисѣ и кругу фокусовъ; для сего въ точкѣ  $F$  проведемъ къ кругу фокусовъ касательную  $FP$ , которая пересѣчеть директрису въ точкѣ  $P$ , точка пересѣченія линіи  $PL$ , раздѣляющей уголъ  $DPF$  пополамъ, съ линіею  $AS$  опредѣлить искомую точку  $M_1$ . Линія  $AT$ , раздѣляющая уголъ  $HAF'$  пополамъ, даетъ намъ

направлениі начальной скорости, соответствующее наибольшей дальности полета. Изъ построенія чертежа легко также видѣть, что направлениіе  $AT$  начальной скорости, соответствующее наибольшей дальности полета, дѣлить пополамъ уголъ  $TAT'$ , составляемый двумя направлениіями скорости, дающими равную дальность полета

Будемъ измѣнять наклоненіе въ горизонту линіи  $AS$ , вращая ее около точки  $A$ , и для каждого наклоненія опредѣлять положеніе точки  $M_1$ , соответствующее наибольшей дальности полета; тогда точка  $M_1$  при своемъ движеніи образуетъ параболу, которой вершина будетъ въ точкѣ  $H$ , фокусъ въ точкѣ  $A$ , и которой слѣдовательно ось будеть совпадать съ осью  $y$ , а горизонтальная директриса  $H_1D_1$  будеть отстоять отъ точки  $H$  или, что все равно, отъ общей директрисы параболъ  $HD$  на разстояніе  $HH_1 = \frac{v_0^2}{2g}$ , ибо очевидно точка  $M_1$  будеть въ своемъ движеніи постоянно отстоять какъ отъ директрисы  $H_1D_1$ , такъ и отъ фокуса  $A$  на равныя разстоянія, что и составляетъ существенное свойство параболы. Эта парабола будетъ *огибающейю* всѣхъ параболъ, описанныхъ брошенными материальными точками изъ точки  $A$  съ одною и тою же начальною скоростію  $v_0$ ; касательная въ этой параболѣ въ точкѣ  $M_1$ , дѣлающая уголъ  $AM_1J$ , и касательная въ той же точкѣ  $M_1$  къ описываемой брошенною материальною точкою параболѣ, дѣлающая пополамъ уголъ  $FM_1N_1$ , будутъ очевидно сливаться между собою, и слѣдовательно рассматриваемыя параболы будутъ соприкасаться между собою, что и составляетъ существенное свойство огибающей и огибаемыхъ.

Мы опредѣлили построеніемъ наибольшую дальность полета для наклонной къ горизонту линіи, проходящей чрезъ точку  $A$ , т. е. чрезъ точку начального положенія движущейся материальной точки; но могутъ въ практикѣ встрѣчаться случаи, когда требуется определить точку наибольшаго полета для какой-нибудь линіи  $A_1S_1$ , не проходящей чрезъ точку  $A$  (см. табл. 3, черт. 23). На этомъ чертежѣ точки  $A$ ,  $H$  и  $H_1$  имѣютъ тѣ же значенія какъ и въ чертежѣ 22-мъ, и слѣдовательно линіи  $HD$  и  $H_1D_1$  суть соответственно общая директриса параболическихъ траекторій и директриса огибающей параболы, а кругъ  $HFL$  есть кругъ фокусовъ. Изъ предыдущаго легко видѣть, что точка  $S_1$ , опредѣляющая наибольшій полетъ для линіи  $A_1S_1$ , будеть находиться на

пересѣченіи этой линіи съ огибающею параболою  $HMK$ , которая предполагается построеною; соединивши найденную такимъ образомъ точку  $M$  съ  $A$  прямую линію, точкою пересѣченія этой линіи съ кругомъ фокусовъ опредѣлимъ фокусъ  $F$ , соответствующій параболической траекторіи материальной точки; линія, дѣлящая уголъ  $HAM$  пополамъ, опредѣлитъ направленіе начальной скорости.

Предыдущее определеніе точки  $M$  наиболѣшаго полета па линіи  $A_1S_1$  требуетъ предварительного построенія огибающей параболы; но въ каждомъ данномъ случаѣ легко обойтись и безъ ея построенія. Точка  $M$ , находясь на линіи  $A_1S_1$ , есть центръ круга касательного къ кругу фокусовъ  $HFL$ , и къ общей директрисѣ  $HD$  параболическихъ траекторій или, что все равно, центръ круга  $BAN_1$ , проходящаго чрезъ точку  $A$  и касательного къ  $H_1D_1$  директрисѣ огибающей параболы. Опустивъ изъ точки  $A$  перпендикуляръ на линію  $A_1S_1$ , продолжимъ его до пересѣченія съ директрисою  $H_1D_1$  въ точкѣ  $O$  и вмѣстѣ съ тѣмъ на немъ отложимъ линію  $A_1B = A_1A$ . Очевидно, искомый кругъ  $BAN_1$ , проходя чрезъ точку  $A$ , пройдетъ и чрезъ точку  $B$ , и линія  $OB$  будетъ для этого круга сѣкущею, между тѣмъ какъ  $OD_1$  будетъ касательная;  $ON_1$ , выражаяющая разстоянія точки соприкосновенія искомаго круга съ директрисою огибающей параболы  $OD_1$  отъ точки  $O$ , будетъ следовательно среднею пропорционально линію между извѣстными уже изъ построенія линіями  $OB$  и  $OA$ ; найдя помощію обыкновенного построенія величину линіи  $ON_1$ , опредѣлимъ такимъ образомъ точку  $N_1$ ; тогда точка пересѣченія перпендикуляра, составленного изъ  $N_1$  къ линіи  $H_1D_1$ , съ линіею  $A_1S_1$  опредѣлитъ искомую точку  $M$ .

Рѣшимъ наконецъ еще слѣдующую задачу помощію построенія: найти на линіи  $AS$  (таб. 3, чер. 22) такую точку  $M$ , въ которой-бы параболическая траекторія пересѣкала линію  $AS$  подъ прямымъ угломъ. Такъ какъ прямая линія  $MFA$  раздѣляетъ уголъ  $F'MF''$  пополамъ и такъ какъ касательная  $Mt$  къ параболической траекторіи въ точкѣ  $M$  раздѣляетъ уголъ  $F''MN$  тоже пополамъ, то условіе, чтобы уголъ  $tMF$  былъ прямымъ, ведетъ къ заключенію, что уголъ  $F''MN$  долженъ быть равенъ двумъ прямымъ, а следовательно точки  $F''$  и  $N$ , отстоя отъ  $M$  на равное расстояніе, должны находиться вмѣстѣ съ точкою  $M$  на одномъ и томъ же перпендикуляре къ общей директрисѣ. Это заключеніе прямо в-

деть къ слѣдующему построенію для определенія точки  $M$  (см. черт. 24, таб. 3). По вертикальной линіи оть точки  $A$  начального положенія отлагаемъ линію  $AA_1 = AH = \frac{v_0^2}{2g}$ , и точку  $A_1$  соединяемъ прямую линіею съ точкою  $G$  пересѣченія данной линіи  $AS$  съ общую директрисою  $HD$ ; точка пересѣченія полученной линіи  $A_1G$  съ кругомъ фокусомъ опредѣлить намъ фокусъ  $F''$ ; опустивъ изъ  $F''$  перпендикуляръ на директрису  $HD$ , опредѣлимъ точку  $M$ , какъ пересѣченіе перпендикуляра съ данною линіею  $AS$ ; описавъ изъ точки  $M$  радиусомъ  $MF''$  окружность, опредѣлимъ положеніе фокуса  $F'$  той параболы, которая будетъ имѣть касательную  $Mt$  въ точкѣ  $M$  перпендикулярную къ данной линіи  $AS$ ; раздѣливъ же уголъ  $HAF'$  пополамъ, опредѣлимъ соответствующее направленіе начальной скорости  $v_0$ . Изъ чертежа легко видимъ также, что для другой параболы, которой фокусъ будетъ въ точкѣ  $F''$ , точка  $M$  будетъ служить вершиною, ибо касательная въ точкѣ  $M$  для этой параболы будетъ горизонтальна.

§ 4. Переидемъ къ разсмотрѣнію случаевъ движенія свободной материальной точки, подверженной дѣйствію силы, направление которой проходитъ постоянно чрезъ неподвижную точку, называемую центромъ силы, и которой величина есть некоторая функция разстоянія материальной точки отъ центра. Подобныя силы называются обыкновенно центральными. Мы уже видѣли во 2-й главѣ, что при дѣйствіи центральной силы движение происходитъ всегдѣ въ плоскости, проходящей чрезъ центръ силы, и что съдовательно траекторія, описываемая материальною точкою, есть плоская кривая линія. Поэтому положеніе движущейся материальной точки можетъ быть определено координатами  $x$  и  $y$  относительно двухъ прямоугольныхъ осей, которые проведены въ плоскости движенія и которыхъ начало находится въ центрѣ силы. Пусть  $r$  есть разстояніе движущейся материальной точки, опредѣляемой перемѣнными координатами  $x$  и  $y$ , отъ центра силы, принятаго за начало прямоугольныхъ осей координатъ, а  $\varphi$  есть центральная ускорительная сила, выражаемая функцией отъ  $r$ . Пролагая силу  $\varphi$  на оси координатъ  $x$  и  $y$ , получаемъ соответственно:

$$\mp \varphi \frac{x}{r}, \quad \mp \varphi \frac{y}{r},$$

гдѣ, верхній знакъ (—) будеть относиться къ силѣ притягивающей материальную точку къ центру, а нижній знакъ (+) будеть относиться къ силѣ отталкивающей; но мы будемъ въ дальнѣйшемъ изложенія всегда принимать только верхній знакъ, разсмотривая  $\varphi$  какъ положительную величину, когда сила будеть притягивающая, и какъ отрицательную величину, когда сила будеть отталкивающею. Уравненія движения материальной точки, какъ это объясняено во 2-й главѣ, будуть

$$\frac{d^2x}{dt^2} = -\varphi \frac{x}{r}, \quad \frac{d^2y}{dt^2} = -\varphi \frac{y}{r}. \quad (11)$$

Такъ какъ сила центральна, то отъ предыдущихъ уравненій интегрированіемъ мы можемъ перейти къ *уравненію площадей*, какъ это показано во 2-й главѣ. Такъ какъ сила, дѣйствующая на материальную точку, есть функция разстоянія материальной точки отъ неподвижной точки, то интегрированіемъ мы можемъ отъ уравненій (11) перейти къ *уравненію живыхъ силъ*, какъ это показано въ той же главѣ. Такимъ образомъ мы легко можемъ получить два первыхъ интеграла уравненій (1). Въ самомъ дѣлѣ, помноживъ первое изъ уравненій (1) на  $y$ , а второе на  $x$ , и вычитая одно уравненіе изъ другаго по интегрированіи, находимъ *уравненіе площадей*

$$x dy - y dx = c dt, \quad (12)$$

гдѣ  $c$  есть произвольная постоянная величина. Помноживъ уравненія (1) соотвѣтственно на  $dx$  и  $dy$  и сложивъ ихъ потомъ, получаемъ уравненіе, котораго интеграломъ будеть уравненіе живыхъ силъ

$$v^2 = \frac{dx^2 + dy^2}{dt^2} = -2 \int \varphi dr + h, \quad (13)$$

гдѣ  $v$  есть скорость материальной точки, а  $h$  произвольная постоянная величина, введенная интеграціею.

Изъ уравненій (12) и (13), которыkhъ значеніе уже было прежде объяснено во 2-й главѣ, видимъ, что въ разсмотриваемомъ случаѣ будеть болѣе согласнымъ съ характеромъ вопроса употребленіе полярныхъ

координатъ, если только за полюсъ принять центръ силы; примемъ поэтому  $r$  за радиусъ - векторъ, выражающій разстояніе материальной точки отъ центра силы, а подъ  $\theta$  будемъ подразумѣвать уголъ, составляемый радиусомъ - векторомъ съ осью координатъ  $x$ , и преобразуемъ уравненія (12) и (13) по новымъ переменнымъ  $r$  и  $\theta$ . Такъ какъ

$$x = r \cos \theta, \quad y = r \sin \theta,$$

то

$$\left. \begin{aligned} x \cdot dy - y \cdot dx &= r^2 d\theta, \\ dx^2 + dy^2 &= dr^2 + r^2 d\theta^2. \end{aligned} \right\} \quad (14)$$

Раздѣливши обѣ части втораго изъ сихъ уравненій па  $dt^2$ , получаемъ:

$$v^2 = \frac{dr^2}{dt^2} + \frac{r^2 \cdot d\theta^2}{dt^2}.$$

Это уравненіе показываетъ, что скорость движенія материальной точки можетъ быть рассматриваема состоящею изъ скорости ея движения вдоль радиуса - вектора, равной  $\frac{dr}{dt}$ , и изъ скорости движенія материальной точки по окружности радиуса  $r$ , равной  $\frac{r \cdot d\theta}{dt}$ . Что касается первого изъ уравненій (14), то  $r^2 \cdot d\theta$  выражаетъ удвоенную площадь сектора, описанного радиусомъ - векторомъ около центра въ продолженіе того времени, когда уголъ  $\theta$  получитъ приращеніе  $d\theta$ .

Уравненія (12) и (13), преобразованныя по полярнымъ координатамъ, принимаютъ видъ:

$$r^2 \cdot d\theta = c \cdot dt \quad (15)$$

$$v^2 = \frac{dr^2}{dt^2} + \frac{r^2 \cdot d\theta^2}{dt^2} = -2 \int \varphi \cdot dr + h. \quad (16)$$

Произвольныя постоянныя величины, входящія въ эти уравненія, легко опредѣляются начальными положеніемъ движущейся материальной точки и направленіемъ и величиною ея скорости.

Пусть  $O$  (см. таб. 3, черт. 25) есть центръ силы принятый за полюсъ координатъ,  $M$  — положеніе материальной точки въ концѣ времени  $t$  и  $MO$  стѣдовательно есть радиусъ векторъ  $r$ , а уголъ  $MOx$  есть уголъ  $\theta$ ; пусть  $M'$  есть положеніе материальной точки въ концѣ времени  $t + dt$ , тогда уголъ  $MOM' = d\theta$  и перемѣщеніе материальной точки по траекторіи  $MM' = ds$ ; пусть  $MN$  есть дуга окружности, описанная радиусомъ векторомъ  $MO = r$  около полюса  $O$  и равная слѣдовательно  $r.d\theta$ ,  $NM' = dr$ . Означимъ чрезъ  $\alpha$  уголъ, составляемый касательной къ траекторіи въ точкѣ  $M$ , или, что все равно, направленіемъ скорости материальной точки въ  $M$  съ радиусомъ-векторомъ  $MO$ , проведеннымъ отъ точки  $M$  къ  $O$ . Изъ безконечно-малаго треугольника  $MM'N$  имѣемъ:

$$r.d\theta = ds \sin \alpha$$

или

$$\frac{r.d\theta}{dt} = \frac{ds}{dt} \sin \alpha = v \sin \alpha.$$

Исключая изомощю этого уравненія  $d\theta$  изъ уравненія (15), находимъ:

$$rv \sin \alpha = c. \quad (17)$$

Относя это уравненіе къ началу времени  $t$  и означая чрезъ  $r_0$  начальный радиусъ-векторъ, чрезъ  $v_0$  — начальную скорость, а чрезъ  $\alpha_0$  уголъ, составляемый направленіемъ начальной скорости съ радиусомъ векторомъ, получаемъ

$$c = r_0 v_0 \sin \alpha_0. \quad (17')$$

Взявши интегралъ, входящій въ уравненіе (16), по даннымъ начальнымъ величинамъ скорости и радиуса-вектора легко опредѣлимъ произвольное постоянное  $h$ . Замѣнивъ въ уравненіи (16) неопределенный интегралъ опредѣленнымъ, представимъ это уравненіе подъ видомъ

$$v^2 = v_0^2 - 2 \int_{r_0}^r \varphi dr. \quad (18)$$

Теорема, выражаемая уравненіемъ (15) и заключающаяся въ томъ, что при дѣйствіи центральной силы площади, описываемыя радиусами-

также векторомъ около центра, пропорциональны временамъ, въ которыхъ они описаны, открыта Ньютоною. Зависимость скорости материальной точки, выражаемая уравнениемъ (18), только отъ разстоянія материальной отъ центра силы и отъ начальныхъ величинъ этого разстоянія и скорости при дѣйствіи центральной силы, показана была также Ньютономъ.

Изъ исключанія  $dt$  изъ уравненій (15) и (16), находимъ, при данной ускорительной силѣ  $\varphi$ , уравненіе между  $r$  и  $\theta$ , выражающее траекторію, описываемую материальною точкою:

$$c^2 \left[ \frac{1}{r^2} + \frac{1}{r^4} \cdot \frac{dr^2}{d\theta^2} \right] = -2 \int \varphi dr + h$$

или

$$c^2 \left[ \frac{1}{r^2} + \left( \frac{dr}{d\theta} \right)^2 \right] = -2 \int \varphi dr + h. \quad (19)$$

Нашедши траекторію материальной точки, по данной силѣ, чѣрь уравненія траекторіи и изъ уравненія (15) легко опредѣлить координаты  $r$  и  $\theta$  въ функцияхъ времени  $t$ . Уравненіе (19) опредѣляет траекторію, описываемую материальною точкою, при данной силѣ  $\varphi$ ; но оно можетъ служить и къ решенію обратнаго вопроса, т. е. къ опредѣлению силы  $\varphi$ , когда дана траекторія, описываемая материальною точкою, когда следовательно дано уравненіе выражающее зависимость  $r$  отъ  $\theta$ . Принимая  $\theta$  за независимое переменное, дифференцируемъ обѣ части уравненія (19) по  $r$ ; тогда получимъ:

$$\varphi = \frac{c^2}{r^2} \left[ \frac{1}{r} + \frac{d^2 \left( \frac{1}{r} \right)}{d\theta^2} \right]. \quad (20)$$

Второй членъ второй части этого уравненія опредѣлится по данному уравненію траекторіи; исключивши потомъ  $\theta$  изъ этой части уравненія помошью уравненія траекторіи, мы опредѣлимъ  $\varphi$  какъ функцию разстоянія  $r$  материальной точки отъ центра. Въ некоторыхъ случаяхъ для определенія  $\varphi$  удобнѣе употреблять уравненіе (19), вычищая первую его часть помошью данного уравненія траекторіи, а по-

тойъ уже дифференцировать обѣ части уравненія. Уравненіе (20) вѣдь подъ именемъ уравненія Винета (Binet).

§ 5. Въ предыдущихъ уравненіяхъ за главныя перемѣнныя величины, опредѣляющія положеніе материальной точки, принимались полярные координаты  $r$  и  $\theta$ ; но въ некоторыхъ частныхъ случаяхъ удобнѣе для вычислениія замѣнять  $\theta$  другимъ переменнымъ. Опустимъ перпендикуляр  $OP$  (см. таб. 3, черт. 25) изъ полюса на касательную къ траекторіи въ точкѣ  $M$ , опредѣляющей положеніе материальной точки на траекторіи въ концѣ времени  $t$ , и означимъ его чрезъ  $p$ . Этотъ перпендикуляр примемъ за новое переменное вместо  $\theta$ . Сохранивъ для  $\alpha$  прежнее значеніе угла, составленного касательной въ траекторіи въ точкѣ  $M$  съ соответствующимъ радиусомъ-векторомъ, изъ треугольника  $OPM$  получаемъ:

$$OP = OM \sin \alpha \quad \text{или} \quad p = r \sin \alpha,$$

а по уравненію (17) находимъ:

$$v = \frac{c}{p}. \quad (21)$$

Это уравненіе показываетъ, что при дѣйствіи центральной силы съ россии материальной точки будетъ обратно пропорціональна перпендикуляру, опущенному изъ центра на соответствующую касательную или, что все равно, на направлениe скорости. Вставляя найденную величину  $v$  въ уравненіе (10), находимъ

$$\frac{c^2}{p^2} = -2 \int \varphi dr + h.$$

Отсюда помошію дифференцированія по  $r$ , находимъ:

$$\varphi = \frac{c^2}{p^2} \cdot \frac{dp}{dr}. \quad (22)$$

Эта формула для выраженія центральной силы сообщена была въ 1705 г. Моавромъ Ивану Бернулли, который вскорѣ потомъ прислалъ Моавру ея доказательство.

§ 6. Приложимъ найденные нами формулы (19) и (20) къ частнымъ случаямъ дѣйствія центральныхъ силъ. Положимъ, что централь-

на сила, дѣйствующая на материальную точку, пропорциональна разстоянію сей послѣдней отъ центра силы, принятаго за полюсъ, такъ что

$$\varphi = \mu r,$$

гдѣ  $\mu$ , выражая по числовой своей величинѣ напряженіе силы на единицѣ разстоянія, будетъ положительнымъ въ случаѣ силы притягивающей и отрицательнымъ въ случаѣ силы отталкивающей. Вставляя вместо  $\varphi$  его величину по  $r$  въ уравненіе (19), находимъ уравненіе траекторіи, описываемой материальною точкою:

$$\left( \frac{d}{d\theta} \frac{1}{r} \right)^2 = \frac{h}{c^2} - \frac{\mu r^2}{c^2} - \frac{1}{r^2}.$$

Положимъ, что

$$\left( \frac{1}{r} \right)^2 = z \quad \text{и} \quad \text{следовательно} \quad d \left( \frac{1}{r} \right) = \frac{r \cdot dz}{2}.$$

Замѣнивъ въ уравненіи траекторіи переменное  $r$  новымъ переменнымъ  $z$ , имеемъ:

$$\begin{aligned} \left( \frac{dz}{d\theta} \right)^2 &= 4 \left[ \frac{h z}{c^2} - \frac{\mu}{c^2} - z^2 \right] \\ &= 4 \left[ \frac{h^2}{4c^4} - \frac{\mu}{c^2} - \left( \frac{h}{2c^2} - z \right)^2 \right]. \end{aligned}$$

Отсюда:

$$\pm 2d\theta = \frac{dz}{\left[ \frac{h^2}{4c^4} - \frac{\mu}{c^2} - \left( \frac{h}{2c^2} - z \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}}.$$

Интегрируя это выражение, находимъ:

$$\pm 2(\theta - \theta_1) = \arccos \left\{ \frac{\frac{h}{2c^2} - z}{\left( \frac{h^2}{4c^4} - \frac{\mu}{c^2} \right)^{\frac{1}{2}}} \right\},$$

гдѣ  $\theta_1$  есть произвольная постоянная величина, введенная интеграціе. Предыдущее уравненіе можно написать подъ видомъ:

$$z = \frac{1}{r^2} = \frac{h - (h^2 - 4\mu c^2)^{\frac{1}{2}} \cos 2(\theta - \theta_1)}{2c^2}.$$

Замѣчая, что

$$\cos 2(\theta - \theta_1) = \cos^2(\theta - \theta_1) - \sin^2(\theta - \theta_1),$$

изъ предыдущаго уравненія получаемъ:

$$\frac{2c^2}{r^2} = [h - (h^2 - 4\mu c^2)^{\frac{1}{2}}] \cos^2(\theta - \theta_1) + [h + (h^2 - 4\mu c^2)^{\frac{1}{2}}] \sin^2(\theta - \theta_1).$$

Принявъ центръ силы за начало координатъ, проведемъ въ плоскости движенія прямоугольныя оси координатъ  $x$  и  $y$  такъ, чтобы ось координатъ  $x$  составила уголъ  $\theta_1$  съ тою линіею, отъ которой считается уголъ  $\theta$ . Пусть  $x$  и  $y$  суть координаты движущейся материальной точки, такъ что

$$x = r \cos(\theta - \theta_1), \quad y = r \sin(\theta - \theta_1).$$

Замѣчая въ предыдущемъ уравненіи траекторіи материальной точки переменными  $r$  и  $\theta$  координатами  $x$  и  $y$ , получаемъ уравненіе траекторіи относительно прямоугольныхъ осей координатъ:

$$[h - (h^2 - 4\mu c^2)^{\frac{1}{2}}]x^2 + [h + (h^2 - 4\mu c^2)^{\frac{1}{2}}]y^2 = 2c^2. \quad (23)$$

Если будетъ дѣйствовать сила притягивающая, тогда  $\mu$  будетъ величиною положительною и коэффиціенты при  $x^2$  и  $y^2$  будутъ оба положительными; траекторія, описываемая материальною точкою, будетъ эллипсъ, котораго центръ совпадаетъ съ центромъ силы. Если же будетъ дѣйствовать сила отталкивающая, тогда  $\mu$  будетъ отрицательнымъ и коэффиціенты при  $x^2$  и  $y^2$  будутъ имѣть разные знаки; траекторія, описываемая материальною точкою, будетъ одна изъ вѣтвей гиперболы, которой центръ совпадаетъ съ центромъ силы.

Чтобы при  $\mu$  положительномъ уравненіе (23) превратилось въ уравненіе круга, надобно, чтобы

$$h^2 - 4\mu c^2 = 0.$$

Такъ какъ уголъ  $\alpha$ , составляемый касательною къ траекторіи съ радиусомъ-векторомъ, будетъ постоянно прямымъ въ рассматриваемомъ

случаѣ, то по уравненію (17') постоянное  $c = r_0 v_0$ , и предыдущее условіе принимаетъ видъ:

$$h^2 - 4\mu r_0^2 v_0^2 = 0. \quad (24)$$

Такъ какъ  $h$  при  $\varphi = \mu r$ , по уравненію (16), будетъ опредѣляться уравненіемъ:

$$h = v_0^2 + \mu r_0^2,$$

то вставивши эту величину  $h$  въ уравненіе (24), находимъ:

$$\mu r = \varphi = \frac{v_0^2}{r_0}.$$

Если это условіе въ началь движенія будетъ удовлетворено, то траекторія описываемая материальною точкою будетъ кругъ, и радиус векторъ  $r$  будетъ величиною постоянною; а при постоянномъ  $r$  будетъ постоянной и сконость  $v$  движенія материальной точки, какъ показываетъ уравненіе (17).

Если въ началь движенія уголъ  $\alpha_0 = 0$  или  $\alpha_0 = 180^\circ$ , то  $c = 0$  и уравненіе (23) принимаетъ видъ

$$y = 0,$$

т. е. что траекторію материальной точки будетъ прямая линія, принятая за ось координатъ  $x$ .

Разобранный случай центральной силы, пропорциональной разстоянию движущейся материальной точки отъ центра, можетъ быть весьма удобно решенъ прямо изъ уравнений (11), отнесенныхъ въ прямоугольныиіи сеамъ координатъ. Вставляя въ эти уравненія видъ  $\varphi$  его величину  $\mu r$ , видимъ, что въ получаемыхъ уравненіяхъ движенія материальной точки:

$$\frac{dx}{dt^2} = -\mu x, \quad \frac{dy}{dt^2} = -\mu y, \quad (25)$$

главныиіи переменные  $x$  и  $y$  раздѣлены такъ, что въ первое уравненіе входитъ только  $x$ , а во второе только  $y$ , а потому каждое изъ уравненій (25) будетъ интегрироваться отдельно отъ другаго. Съ уравненіями, по виду подобными (25), мы встрѣчались уже въ главѣ 4-й.

Если сила буде притягивающею и  $\mu$  следовательно буде положительна, то уравнения (25) будуть иметь видъ уравненія (16) главы 4-й, и ихъ интегралы соответственно будуть:

$$\left. \begin{aligned} x &= A \sin (\mu^{\frac{1}{2}} t) + B \cos (\mu^{\frac{1}{2}} t) \\ y &= A_1 \sin (\mu^{\frac{1}{2}} t) + B_1 \cos (\mu^{\frac{1}{2}} t) \end{aligned} \right\}, \quad (26)$$

гдѣ  $A, B, A_1, B_1$  суть произвольныя постоянныя величины. Произвольныя постоянныя опредѣляются по начальнымъ величинамъ координатъ  $x$  и  $y$  и скоростей  $\frac{dx}{dt}$  и  $\frac{dy}{dt}$  по направлению осей координатъ.

Проводя ось координатъ  $x$  по направлению начального положенія радиуса-вектора, легко опредѣлить произвольныя постоянныя по тѣмъ же даннымъ величинамъ, по которымъ мы опредѣлили произвольныя постоянныя въ уравненіяхъ, отнесенныхъ къ полярнымъ координатамъ, именно— по начальному радиусу-вектору  $r_0$ , по начальной скорости  $v_0$  и по углу  $\alpha_0$ , составляемому направлениемъ начальной скорости съ радиусомъ—векторомъ, проведеннымъ отъ начальной точки движенія къ центру силы. Тогда начальные величины будуть:

$$x_0 = r_0, \quad y_0 = 0; \quad \left( \frac{dx}{dt} \right)_0 = -v_0 \cos \alpha_0, \quad \left( \frac{dy}{dt} \right)_0 = v_0 \sin \alpha_0. \quad (27)$$

Дифференцируя уравненія (26) по времени  $t$  и полагая потомъ какъ въ полученныхъ такимъ образомъ уравненіяхъ, такъ и въ уравненіяхъ (26) время  $t = 0$ , находимъ:

$$A = -\frac{v_0 \cos \alpha_0}{\mu^{\frac{1}{2}}}, \quad B = r_0$$

$$A_1 = \frac{v_0 \sin \alpha_0}{\mu^{\frac{1}{2}}}, \quad B_1 = 0.$$

Уравненія (26) принимаютъ видъ:

$$x = -\frac{v_0 \cos \alpha_0}{\mu^{\frac{1}{2}}} \sin (\mu^{\frac{1}{2}} t) + r_0 \cos (\mu^{\frac{1}{2}} t)$$

$$y = \frac{v_0 \sin \alpha_0}{\mu^{\frac{1}{2}}} \sin (\mu^{\frac{1}{2}} t)$$

Эти выражения показывают, что  $x$  и  $y$  изменяются периодически и что время периода есть  $\frac{2\pi}{\mu}$ . Исключив время  $t$  из предыдущих уравнений, определяющих  $x$  и  $y$ , получаем уравнение траектории, описываемой материальной точкой:

$$(x \sin \alpha_0 + y \cos \alpha_0)^2 + \frac{\mu r_0^2}{v_0^2} y^2 = r_0^2 \sin^2 \alpha_0,$$

уравнение эллипса, отнесенное к центру силы.

Если в уравнениях (25) будет  $\mu$  отрицательным, что будет в случае действия силы отталкивающей, то положив  $-\mu = k^2$ , видим, что уравнения (25) принимают вид, сходный с уравнением (23) главы 4-й, и интегралами их будуть

$$\left. \begin{aligned} x &= Ae^{kt} + Be^{-kt} \\ y &= A_1 e^{kt} + B_1 e^{-kt} \end{aligned} \right\}. \quad (28)$$

Дифференцируя эти уравнения по времени  $t$  и полагая  $t = 0$  как в полученныхъ такимъ образомъ уравненияхъ, такъ и в уравненияхъ (28); полагая притомъ, что начальные величины координатъ  $x$ ,  $y$  и скоростей  $\frac{dx}{dt}$ ,  $\frac{dy}{dt}$  определяются уравнениями (27), находимъ:

$$\begin{aligned} A + B &= r_0, \quad A - B = -\frac{v_0 \cos \alpha_0}{k} \\ A_1 + B_1 &= 0, \quad A_1 - B_1 = \frac{v_0 \sin \alpha_0}{k}. \end{aligned}$$

Опредѣляя отсюда  $A$ ,  $B$ ,  $A_1$ ,  $B_1$  и вставляя ихъ величины въ уравнения (28), получаемъ наконецъ:

$$\begin{aligned} x &= \frac{1}{2} \left( r_0 - \frac{v_0 \cos \alpha_0}{k} \right) e^{kt} + \frac{1}{2} \left( r_0 + \frac{v_0 \cos \alpha_0}{k} \right) e^{-kt} \\ y &= \frac{1}{2} \frac{v_0 \sin \alpha_0}{k} \left( e^{kt} - e^{-kt} \right). \end{aligned}$$

Эти уравнения показываютъ, что координаты  $x$  и  $y$  съ увеличеніемъ времени  $t$  могутъ возрастать неопределенно, до безконечности. Исключ-

# ПРАКТИЧЕСКОЕ РУКОВОДСТВО

КЪ ИЗУЧЕНИЮ

# АНГЛІЙСКАГО ЯЗЫКА.

---

СОСТАВИХЪ

**В. В. ДАНІЕЛЬ,**

Лекторъ англійскаго языка при Імператорскомъ Университетѣ Св.  
Владиміра и юїевской духовной академіи.

---

(Окончаніе).

Digitized by Google



journey, путешествие.

joy, радость.

judge, судья, знатокъ.

jump, прыгать, прыжокъ.

just, праведный, справедливый,  
точно, совершение, только  
что.

justly, справедливо.

## K.

keep, держать, сохранять.

keeper, содерхатель, хранитель.

kill, убивать.

kind, добрый, ласковый;—ness,  
доброта, маски.

king, король.

kitchen, кухня.

knee, колено.

know, знать; — n, известный;  
— ing, знающій.

knowledge, познаніе, ученость.

koran, коранъ.

## L.

labour, работа, трудъ; to—, ра-  
ботать, трудиться.

laborious, трудолюбивый, — ly,  
трудолюбиво.

lady, дама, госпожа, леди.

lad, мальчикъ, парень.

landed, поземельный, помѣстный,  
имѣющій имѣніе.

large, большой.

last, послѣдній; — ly, наконецъ;  
to—, держаться, продолжаться.

late, поздно, покойный;—ly, не-  
давно.

latter, послѣдній, этотъ.

laws, законы.

lay, положить, властъ, ставить.

lead, водить, предводительство-  
вать, выводить.

lean, худощавый, худой; to—,  
упираться, облокачиваться.

length, длина, долгота, продол-  
женіе.

learn, учиться, изучать; — ed,  
учился, ученый;—ing, учась.

leave, оставлять, позволеніе;  
—out, пропускать;— off, не-  
преставать.

lesson, урокъ.

letter, письмо, буква.

let, позволять, допускать.

liable, подлежащій, подвергнуты.

liberty, свобода, вольность.

lifted, поднятый.

lighthouse, маякъ.

like, подобный, равный, похожій,  
такъ какъ; to—, любить, нра-  
виться.

limit, граница, предѣлъ, ограни-  
ченіе; to—, ограничивать.

liquor, питье, ликеръ.

listen, слушать, прислушиваться,  
подслушивать.

little, мало, маленький.  
 long, длинный, долго.  
 look, взглядъ, взоръ; to—смот-  
 рѣть, глядѣть.  
 lose, терять, лишаться.  
 lost, потерянный, погибшій.  
 love, любовь; to—любить;—ly,  
     мило;—ing, любящій, ласковый.  
 low, низкій, низко.  
 lower, нижній; to—, понижать,  
     упускать внизъ.

## M.

machine, машина.  
 machinery, машины.  
 made, сдѣлалъ.  
 madam, сударыня, мадамъ.  
 madeira, мадера.  
 magnanimous, великодушный.  
 magnanimity, великодушіе.  
 make, дѣлать, сооружать, застав-  
     лять.  
 malignant, злой, зловредный.  
 man, человѣкъ.  
 many, многіе, много.  
 manner, образъ, манеръ, обычай,  
     привычка.  
 manufacturer, фабрикантъ.  
 mark, знакъ, мѣтка; to—, от-  
     мѣчать.  
 mariners, мореплаватели, моряки.  
 march, маршъ, ходъ, мартъ; to—,  
     маршировать.

master, хозяинъ; to—, преодолѣ-  
     вать.  
 matter, вещество, дѣло, матерія,  
     предметъ, содержаніе.  
 mathematics, математика.  
 mathematical, математическій.  
 may, могу, мнѣ позволено.  
 me, меня, мнѣ, мною.  
 mean, низкій, подлый, скупой;  
     to —, подразумѣвать, значить.  
 means, средство, способъ, иму-  
     щество.  
 measure, мѣра, размѣръ, тактъ;  
     to—межевать, вымѣрять, мѣ-  
     рить.  
 meditation, раздумье, размыше-  
     ніе, разсужденіе.  
 meet, способный, приличный;  
     —ly, прилично; to—, встрѣ-  
     чать, встрѣчаться, съѣзжаться,  
     сходиться.  
 men, мужчины, люди.  
 menace, угроза; to—, грозить,  
     страшить.  
 mention, сказывать, упоминать.  
 merry, веселый;—ily, весело.  
 merchant, купецъ.  
 merit, заслуга, достоинство; to—,  
     заслуживать.  
 message, вѣсть, сообщеніе.  
 met, встрѣтилъ.  
 method, метода, способъ.  
 middle, средина, средній.  
 midst, среди, посреди.

|                                                                             |                                                                                        |
|-----------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------|
| military, военный, воинский.                                                | nation, нація, народъ.                                                                 |
| mine, мой, мои, мое, мина, рудникъ.                                         | native, туземный, родимый, туземецъ, уроженецъ.                                        |
| mind, разумъ, духъ, душа, расположение, желаніе, склонность; то—заботиться. | natural, естественный, природный, свойственный, натуральный; —ly, натуально, извѣстно. |
| misery, бѣдствіе, бѣдность.                                                 | nature, натура, природа, свойство.                                                     |
| misfortune, несчастіе.                                                      | naval, морской.                                                                        |
| moment, моментъ, мигъ.                                                      | near, близкій, близко; —ly, почти, близко.                                             |
| monarch, монархъ.                                                           | neat, опрятный, чистый; —ly, опрятно.                                                  |
| money, деньги.                                                              | necessary, необходимый.                                                                |
| modern, новый, новѣйший.                                                    | necessities, потребности, нужды, необходимости.                                        |
| mouth, ротъ, входъ, устье.                                                  | need, нужда, надобность; —less, ненужно.                                               |
| mountain, гора.                                                             | negro, негръ.                                                                          |
| more, больше, болѣе.                                                        | neighbour, соседъ; —ing, сосѣдний; —hood, сосѣдство.                                   |
| most, наибольше, большая часть, болѣе всего.                                | neither, ие, ни, также ие.                                                             |
| mortify, огорчать, оскорблять.                                              | never, никогда.                                                                        |
| mortification, оскорблениe, огорченіе, антоновъ огонь.                      | new, новый.                                                                            |
| mortified, огорченный.                                                      | next, слѣдующій, будущій.                                                              |
| mother, мать; —ly, материнскій;                                             | night, ночь.                                                                           |
| —less, безъ матери.                                                         | nine, девять.                                                                          |
| much, много (говоря о количествѣ).                                          | no, иѣть, никакой, ие.                                                                 |
| murderous, убийственный.                                                    | noble, благородный; —bly, благородно.                                                  |
| musket-ball, ружейная пуля.                                                 | nobleman, вельможа, дворянинъ.                                                         |
| mussulman, мусульманинъ.                                                    | nobody, никто.                                                                         |
| must, долженъ.                                                              | none, никто, ни одинъ, ничто, ничего.                                                  |
| mutes, иѣмой, безмолвный.                                                   |                                                                                        |
| my, мой; —self, я самъ себя.                                                |                                                                                        |
| N.                                                                          |                                                                                        |
| name, имя, прозвище, названіе; —ly, а именно; то—, называть.                |                                                                                        |

|                                                                                      |                                                                                |
|--------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------|
| nor, ни, не.                                                                         | oh, о! ахъ.                                                                    |
| nose, носъ.                                                                          | old, старый.                                                                   |
| not, не ни.                                                                          | on, на, надъ, впередъ.                                                         |
| nothing, ничего, ничто.                                                              | once, однажды, одинъ разъ, разъ;                                               |
| notice, замѣчаніе, извѣщеніе, увѣ-<br>домленіе; to —, замѣчать, при-<br>мѣчать.      | at —, вдругъ;—шоег, еще разъ.                                                  |
| notwithstanding, не смотря на,<br>не взирая на.                                      | one, одинъ.                                                                    |
| now, теперь, нынѣ; настоящее<br>время.                                               | only, только, единственный.                                                    |
| numerous, многочисленный.                                                            | open, открытый, отпертый, отво-<br>ренный; to —, отпирать, отво-<br>рять.      |
| O.                                                                                   | opportunity, случай.                                                           |
| oars, весла.                                                                         | opposite, противоположный, су-<br>противъ.                                     |
| oats, овесь.                                                                         | order, порядокъ; to —, приказы-<br>вать.                                       |
| object, предметъ, цѣль; to —,<br>возражать;—ion, возраженіе.                         | ordered, приказалъ, повелъ.                                                    |
| oblige, принуждать, обязывать,<br>одолжать, услуживать; — d,<br>обязанъ, принужденъ. | ornament, украшеніе.                                                           |
| obnoxious, противный.                                                                | other, другой.                                                                 |
| observed, наблюдаемый, замѣча-<br>емый, наблюдалъ, замѣчалъ.                         | ought, долженъ, слѣдовало-бы.                                                  |
| obtained, досталъ, пріобрѣлъ.                                                        | out, изъ, выѣ, валъ.                                                           |
| occasion, случай, поводъ, причина.                                                   | outlet, выходъ, выпускъ.                                                       |
| o'clock, по часамъ.                                                                  | over, черезъ, надъ, по, слишкомъ,<br>сверхъ;— again, многократно,<br>снова.    |
| of, о, объ, изъ, отъ, знакъ ро-<br>дительного падежа.                                | overtake, настигать, догонять,<br>достигать.                                   |
| often, часто.                                                                        | overtook, догналъ, настигнуль.                                                 |
| off, прочь, долой, отъ, далеко.                                                      | overflowing, чрезмѣрный, изобиль-<br>ный, изливаясь.                           |
| offered, поднесенный, предлагае-<br>мый, предложилъ, поднесъ.                        | owe, быть долженъ, быть обя-<br>заннымъ;—ing, по причинѣ;<br>—d, быть долженъ. |
| officer, офицеръ.                                                                    | own, собственный.                                                              |
|                                                                                      | ouster, устрица.                                                               |

## P.

pace, шагъ, ходъ; to—, шагать, ходить.

page, страница, пажъ.

paid, заплатилъ, заплачено.

palace, дворецъ.

pale, блѣдный, свая, ограда; to—, блѣднѣть.

paper, бумага, газета;—s, бумаги, документы; to—, оклеивать обоями.

pardon, прощеніе, помилованіе; —able, простительный, простиительно; to—, прощать, миловать.

parents, родители.

parish, приходъ, община;—ioner, прихожанинъ.

part, часть, роль, доля, сторона, мѣсто;—ly, отчасти; to—, разлучать, разставаться, раздѣлять.

particular, особенный, частный; —ly, особенно.

party, партія, участники; гулянье, увеселеніе, общество.

pass, проходить, миновать, пройти мимо;—ed, прошедшій, прошлый, проходилъ, миновалъ.

pattern, узоръ, модель, образецъ, выкройка, образчики.

patience, терпѣніе.

patient, терпѣливыи;—ly, терпѣливо, больной, пациентъ.

pause, остановка; to—, остановиться.

passenger, пассажиръ.

pay, плата, жалованье; to—, платить.

peace, миръ, тишина, покой; —able, мирный, спокойный;

—ably, мирно, спокойно, тихо.

peck, гарнецъ; to—, кивать.

pell-mell, какъ ни показало, безпорядочно.

penny, пенни (англійская монета).

pension, пенсіонъ;—er, пенсіонеръ; to—, давать пенсію.

people, люди, народъ; to—, населять.

perceive, замѣтать, присматривать, видѣть.

peril, опасность;—ous, опасный.

perish, погибать, гибнуть.

permits, позволяетъ.

permitted, позволилъ, позволявшисій.

perseverance, устойчивость.

person, лицо, особа.

personal, личный;—ly, лично.

petition, просьба, прошеніе; to—, просить.

physician, лекарь, врачъ.

pick, щипать, срывать, вырывать, клевѣть; ломъ, кирха, выборъ.

|                                                                                                           |                                                                                       |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------|
| piece, вусо́къ, ломоть, часть,<br>отрывокъ, піеса, сочиненіе.                                             | poet, стихотворецъ;—гу, поэзія,<br>стихотвореніе;—ical, поэтич-<br>ный, поэтический.  |
| piety, набожность.                                                                                        | politics, политика.                                                                   |
| pious, набожный;—ly, набожно.                                                                             | politeness, вѣжливость, учти-<br>вость.                                               |
| pig, поросенокъ, свинья, свинка,<br>(свинца).                                                             | poor, бѣдный.                                                                         |
| pile, куча, груда, громада, костерь,<br>строеніе, свая; to—, склады-<br>вать въ кучу.                     | port, портъ, портъ-вейнъ.                                                             |
| pin, булавка; to—, прикалывать<br>булавкой.                                                               | possess, владѣть, имѣть;—ed,<br>имѣль, владѣль;—ion, владѣ-<br>ніе.                   |
| pitiable, жалкій, достойный со-<br>жалѣнія.                                                               | position, позиція, положеніе.                                                         |
| pipe, трубка, труба, пица.                                                                                | postilion, ямщикъ, форейторъ.                                                         |
| piqued, обидѣль, обижень, раз-<br>серженный.                                                              | post, мѣсто, почта, столбъ;—office,<br>почтамтъ.                                      |
| pirate, пиратъ, морской разбой-<br>никъ.                                                                  | pound, фунтъ, фунтъ стерлингъ;<br>to pound, толочь.                                   |
| pistol, пистолетъ.                                                                                        | pour, лить, выливать;—ing, про-<br>ливной, выливая.                                   |
| place, мѣсто, пространство, дол-<br>жность; to—, опредѣлять, по-<br>мѣщать;—ing, помѣщая, опре-<br>дѣляя. | power, власть, сила, могущество,<br>дарованіе, способность;—ful,<br>могущій, сильный. |
| plank, доска, тесъ.                                                                                       | praise, хвала, похвала; to—,<br>хвалить, одобрять.                                    |
| plan, планъ, чертежъ, намѣре-<br>ніе; to—, замышлять.                                                     | Prater, Пратеръ.                                                                      |
| play, игра, комедія, піеса; to—,<br>играть, представлять.                                                 | pray, молиться, просить, пожа-<br>луйста;—ers, молитвы.                               |
| plenty, изобиліе, много.                                                                                  | preach, проповѣдывать.                                                                |
| pleasant, пріятный;—ly, пріятно.                                                                          | precaution, предостереженіе, пре-<br>досторожность.                                   |
| pleased, удовлетворенъ, удовлет-<br>воренный, довольный.                                                  | precipices, пропасти.                                                                 |
| pleasure, удовольствіе.                                                                                   | presence, присутствіе.                                                                |
| pocket, карманъ, карманный.                                                                               | present, нынѣшній, теперешній,<br>настоящее время; подарокъ,                          |

даръ; to—. дарить, подносить, подавать.

prevent, препятствовать. мѣшать, задерживать.

principle, правило, начало.

prisoner, пленникъ, арестантъ.

prithee, пожалуйста, прошу тебя.

privately, приватно, тайно.

probably, вѣроятно.

produce, произведение, продуктъ; to—, производить.

proceed, продолжать, идти, проходить, приступать.

professor, профессоръ.

proprietor, владѣтель, хозяинъ.

proof, доказательство, проба; water—, непроницаемый.

provide, заинсать, снабжать, за-  
готавливать.

prove, доказывать.

prudently, благоразумно.

publish, издавать, обнародывать,  
объявлять.

publisher, издатель.

public, публика;—ly, публично,  
публичный.

pulpit, каѳедра, трибуна.

pull, вытаскивать, дергать, тянуть.

pump, насосъ, помпа; to—, качать воду; выманивать.

purpose, намѣреніе, цѣль, нарочно.

push, толчекъ; to—, двигать, толкать.

put, положить, властъ, ставить;  
—on, надѣвать;—off, откладывать.

## Q.

quaker, ювакерь.

qualifications, качества, способности, потребныя качества.

quarrel, споръ, ссора; to—, спорить, ссориться;—ling, споря, ссорясь.

queen, королева.

question, вопросъ; to—, спрашивать, допрашивать;—ed, спрашиваль.

quite, совсѣмъ, совершенно.

## R.

rage, гнѣвъ, ярость, свирѣпость, неистовство.

ragged, ободранный, оборванный, въ лохмотьяхъ.

rain, дождь.

raise, поднимать, возвышать, производить, возбуждать.

rally, собирать, соединять, шутить;—ing, шутя, соединяя.

ran, побѣжалъ; to гип, бѣгать.

rage, рѣдкій, славный;—ly, рѣдко.

rather, скорѣе, охотнѣе, лучше, насколько.

|                                                                                                                                                                     |                                                                |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------|
| reach, достигать, доѣзжать.                                                                                                                                         | reflect, размышлять, рассуждать,                               |
| read, читать;—er, читатель;—ing,<br>чтение, начитанность.                                                                                                           | отражать (лучи);—ed, отраженный.                               |
| readiness, готовность, легкость.                                                                                                                                    | refer, указывать, относить, адресовать.                        |
| ready, готовъ, готовый.                                                                                                                                             | refuse, отказывать, отвергать;<br>—sal, отказать.              |
| real, настоящій, истинный, дѣйствительный ; — ly, дѣйственно;                                                                                                       | regard, уваженіе, почтеніе; to—,                               |
| to—ize, осуществлять,<br>пробрѣтать;—ization, выручка,<br>осуществленіе.                                                                                            | уважать, почитать, смотрѣть;<br>—less, несмотря на.            |
| rear, воздвигать, поднимать, разводить, становиться на дыбы,<br>послѣдній рядъ, аррѣгардъ.                                                                          | regent, регентъ.                                               |
| rector, приходскій священникъ,<br>директоръ, ректоръ.                                                                                                               | regiment, полкъ.                                               |
| receive, получать, принимать,<br>выручать:—ing, получая, принимая.                                                                                                  | regular, регулярный, правильный;<br>—ly, правильно, регулярно. |
| recollect, помнить, воспоминать;<br>—ion, воспоминаніе.                                                                                                             | reign, царствованіе; to—, царствовать.                         |
| recognise, узнавать.                                                                                                                                                | rejoice, радоваться, восхищаться,<br>веселиться.               |
| record, протоколъ, лѣтописи,<br>роспись; to—, записывать,<br>вносить въ архивъ.                                                                                     | rejoin, возражать, вновь присоединять.                         |
| recoverу, возвращеніе, выздоровленіе; to—, обратно доставать.                                                                                                       | relation, родственникъ, отношеніе.                             |
| recruit, подпрѣпѣтъ, дополнить,<br>рекрутировать, рекрутъ.                                                                                                          | relating, относительно.                                        |
| reduce, приводить, доводить, пре-<br>вращать, уменьшать, сокращать,<br>покорять;—ed, доведен-<br>ный, сокращенный, покорен-<br>ный, покорилъ, сократилъ,<br>довелъ. | relate, рассказывать;—ing, рассказывая.                        |
|                                                                                                                                                                     | relieve, облегчать, помогать.                                  |
|                                                                                                                                                                     | reluctant, неохотный;—ly, неохотно.                            |
|                                                                                                                                                                     | remain, оставаться;—ing, оставль-<br>ной;—der, остатокъ.       |
|                                                                                                                                                                     | remonstrate, увѣщевать.                                        |
|                                                                                                                                                                     | remove, отодвигать, удалять,<br>удалять, уносить.              |
|                                                                                                                                                                     | render, оказывать, выражать,<br>дѣлать, переводить.            |

|                                                                     |                                                                              |
|---------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------|
| repair, чинить, поправлять; to—, идти, отправляться;—s, по-         | return, возвращение; in—, возвращение; to—, возвращать, отдавать.            |
| repeal, повторять.                                                  | reverence, благоговъніе.                                                     |
| replied, отвѣтилъ, возврѣшился.                                     | reward, награда; to—, награждать.                                            |
| reply, отвѣтчишь, возврѣшать; отвѣтъ, возвращеніе.                  | richer, богаче.                                                              |
| republic, республика.                                               | rid, избавлять, избавляться.                                                 |
| reproof, выговоръ.                                                  | ride, ъздитъ; а—. поѣзда.                                                    |
| repute, слава;—able, почтенный.                                     | right, правъ, правый, прямой, справедливый, правота, справедливость, правда. |
| reproach, упрекъ, позоръ; to—, упречь.                              | ring, кольце, кружокъ, звонъ; to—, звонить.                                  |
| reputation, слава, честь, репутация.                                | rise, вставать, подниматься, восставать, восходить.                          |
| require, требовать.                                                 | risk, рискъ, опасность; to—, рисковать, подвергать опасности.                |
| rescue, избавлять, спасать; избавленіе, спасеніе, освобожденіе.     | rival, соперникъ; to—, соперничать, соревновать;—гу, соперничество.          |
| residence, жительство, пребываніе.                                  | rob, воровать, красть; —бок, воръ, разбойникъ.                               |
| respect, почтеніе, уваженіе;—ful, почтительный;—fully, почтительно. | rock, скала, утесь; to—, качать колыбель.                                    |
| responsibility, ответственность.                                    | roll, свертывать, катить, валить; свертокъ, катокъ.                          |
| resolute, рѣшительный, смѣлый; —ly, рѣшительно, смѣло.              | room, комната, просторъ, мѣсто.                                              |
| resolve, рѣшаться, намѣреваться; рѣшеніе, намѣреніе.                | rose, роза; всталъ, поднялся.                                                |
| resource, средство, способъ.                                        | rough, суровый, несладкий, грубый, бурный.                                   |
| rest, отдохъ, остатокъ; to—, отдохнуть.                             | rouleau, свертокъ денегъ.                                                    |
| restitution, отдача, возвращеніе, возвратъ.                         | round, круглый, вокругъ, около.                                              |
| retinue, свита.                                                     |                                                                              |

|                                                                                                   |                                                                                                        |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| rouse, пробуждать, возбуждать.                                                                    | scarce, рѣдкій;—ly, едва, только                                                                       |
| rout, пораженіе, толпа, раутъ;                                                                    | что.                                                                                                   |
| to—, разбивать, поражать, рваться.                                                                | scene, сцена, зрѣлище, мѣсто дѣйствія.                                                                 |
| royal, королевскій.                                                                               | school, школа, училище; to—, учить, пріучать.                                                          |
| rude, грубый, неучтивый;—ly, грубо, сурово, дерзко.                                               | scream, крикъ; to—, кричать, вскрикивать.                                                              |
| run, бѣгать, бѣжать;—ing, бѣгущій.                                                                | sea, море, морской;—man, морякъ, матрость.                                                             |
| S.                                                                                                | seal, печать, отпечатокъ, тюлень; to—, запечатовать, клеймовать.                                       |
| sacrifice, жертва, жертвоприношеніе; to—, жертвовать.                                             | search, исканіе, поискъ, изслѣдованіе, обыскъ; to—, искать, изслѣдовать, осматривать.                  |
| saddle, сѣдло; to—, сѣдлать, осѣдлать.                                                            | seat, стулъ, мѣстопребываніе, сидѣніе, помѣстье; to—, сажать, садиться.                                |
| safety, безопасность.                                                                             | see, епархія; to—, видѣть, смотрѣть; to—home, провожать; to—after, смотрѣть за чѣмъ нибудь;—ing, видя. |
| said, сказалъ.                                                                                    | seek, искать;—ing, ища.                                                                                |
| sailed, плыло, шло на парусахъ.                                                                   | seem, казаться, притворяться.                                                                          |
| salute, привѣтствіе, поклонъ, залпъ; to—, привѣтствовать, кланяться; —ing, кланяясь, привѣтствуя. | seen, видѣть (причастіе глагола to see, видѣть).                                                       |
| same, тотъ самый, одинаковый, самый.                                                              | sedate, степенный, тихій;—ly, степенно, тихо.                                                          |
| sat, сидѣль.                                                                                      | seize, захватывать, хватать, воспользоваться, схватывать.                                              |
| satisfaction, удовольствіе, удовлетвореніе.                                                       | select, избирать, выбирать, отборный;—ion, избраніе.                                                   |
| saucer, блюдечко.                                                                                 | seldom, рѣдко.                                                                                         |
| saught, искалъ.                                                                                   |                                                                                                        |
| saw, видѣть; a—, пила; to—, роспиливать, пилить.                                                  |                                                                                                        |
| say, сказывать, говорить.                                                                         |                                                                                                        |
| says, сказываетъ.                                                                                 |                                                                                                        |

|                                                                                             |                                                                                                  |
|---------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>sell,</b> продавать.                                                                     | вспомогательного глагола shall;                                                                  |
| <b>sensible,</b> умный, чувствитель-<br>ный.                                                | we—go, мы пошли-бы.                                                                              |
| <b>sensibly,</b> умно, чувствительно.                                                       | <b>shoulder,</b> плечо.                                                                          |
| <b>send,</b> посыпать, отправлять                                                           | <b>show,</b> выставка, показъ; to—,<br>показывать.                                               |
| <b>sermon,</b> проповѣдь.                                                                   | <b>shut,</b> запирать, закрывать, зат-<br>ворять.                                                |
| <b>servant,</b> слуга, прислуга.                                                            | <b>side,</b> бокъ, сторона, бортъ.                                                               |
| <b>serve,</b> служить.                                                                      | <b>siege,</b> осада.                                                                             |
| <b>service,</b> служба, услуга, польза,<br>приборъ, сервисъ.                                | <b>silence,</b> безмолвіе, тишина, мол-<br>чаніе.                                                |
| <b>set,</b> ставить, становить, направ-<br>лять, освобождать, нападать.                     | <b>silk,</b> шелкъ.                                                                              |
| <b>settle,</b> поселять, устанавливать,<br>опредѣлять, решать, назначать;                   | <b>silver,</b> серебро, серебряный.                                                              |
| <b>скамья,</b> скамейка;—г, коло-<br>нистъ, поселенецъ.                                     | <b>similar,</b> подобный.                                                                        |
| <b>several,</b> иѣсколько, многие, иѣ-<br>которые;—ly, особенно, от-<br>дельно.             | <b>since,</b> такъ какъ, съ тѣхъ поръ,<br>послѣ.                                                 |
| <b>she,</b> она.                                                                            | <b>single,</b> одинъ, единственный, хо-<br>лостой; to—, выбирать.                                |
| <b>shed,</b> изливать, испускать; са-<br>рай, навѣсь.                                       | <b>sir,</b> сударь, милостивый государь.                                                         |
| <b>ship,</b> корабль; to—, отправлять<br>на кораблѣ.                                        | <b>Sire,</b> Государь.                                                                           |
| <b>shock,</b> столкновеніе, потрясеніе,<br>ударъ; to—, поражать, тол-<br>кать, ужасать.     | <b>sit,</b> сидѣть.                                                                              |
| <b>shoemaker,</b> сапожникъ, башмаш-<br>никъ.                                               | <b>sitting,</b> сидя, сидящій.                                                                   |
| <b>short,</b> короткій, краткій, малый<br>ростомъ;—ly, скоро, вскорѣ,<br>въ короткое время. | <b>situation,</b> мѣстоположеніе, мѣсто,<br>положеніе.                                           |
| <b>shot,</b> выстрѣль, зарядъ, пушка.                                                       | <b>six,</b> шесть.                                                                               |
| <b>should,</b> прошедшее несовершен.                                                        | <b>sixteenth,</b> шестнадцатый.                                                                  |
|                                                                                             | <b>skirt,</b> полъ, подоль, край (платья).                                                       |
|                                                                                             | <b>slave,</b> рабъ, невольникъ.                                                                  |
|                                                                                             | <b>sleep,</b> сонъ; to—, спать.                                                                  |
|                                                                                             | <b>slight,</b> незначительный, легкій;<br>—ly, легко, слегка, незначи-<br>тельно;—est, малѣйшій. |
|                                                                                             | <b>slily,</b> лукаво, хитро, изподтишка.                                                         |
|                                                                                             | <b>slip,</b> скользить, остуپаться.                                                              |

small, малый, маленький.  
 smile, улыбка; to —, улыбаться.  
 smoke, дымъ; to —, курить, ды-  
   мить; —ed, копченый; —g, ку-  
   ритель.  
 smuggle, вводить контрабанду;  
   а —g, контрабандистъ.  
 snow, снѣгъ.  
 so, такъ, и такъ, такимъ обра-  
   зомъ.  
 soiled, запачканный, грязный.  
 soldier, солдатъ.  
 some, нѣсколько, нѣкоторые,  
   какой-нибудь, немното.  
 something, что-нибудь, кое-что,  
   что-то.  
 son, сынъ.  
 soon, скоро, вскорѣ.  
 sorry, печальный, жалкій, плохой;  
   I am —инѣ жаль.  
 sound, звукъ, гулъ.  
 Spain, Испанія.  
 speak, говорить.  
 splendour, великолѣпие, блескъ.  
 spoil, грабежъ, добыча; to —,  
   портить.  
 spring, весна, пружина, пружокъ;  
   to —, прыгать, скакать, ки-  
   даться.  
 squander, расточать, тратить.  
 stand, стоянка; to —, стоять.  
 stairs, крыльцо, лѣстница.  
 stammer, заикаться.  
 staring, пристально смотря.

state, состояніе, положеніе, го-  
   сударство; to —, утверждать,  
   сказывать.  
 station, станція, положеніе (въ  
   обществѣ), мѣсто.  
 steam, паръ.  
 stepped, выступилъ.  
 steward, дворецкій, управляющій.  
 steep, крутой.  
 stick, палка; to —, пригнѣвать.  
 still, тихій, смиренный, все-еще,  
   все-таки, еще, до сихъ поръ;  
   однако, но.  
 stop, останавливать, останавли-  
   ваться, остановка.  
 storm, буря, гроза; to —, интур-  
   мовать, буйнить, буйствовать.  
 strange, странный; —g, чужой,  
   незнакомецъ; —ly, странно.  
 stream, рѣка.  
 street, улица.  
 strength, сила.  
 string, шнурокъ, нить.  
 strolled, бродилъ, шатался.  
 strow, сыпать, разсыпать.  
 structure, устройство, зданіе,  
   строеніе.  
 studied, обдуманный, жеманный.  
 study, кабинетъ, ученіе; to —,  
   учиться, изучать, обдумывать;  
   —ious, прилежный, стара-  
   тельный.  
 subject, подданный, предметъ,  
   тема.

sublime, высокий, величественный.  
 submission, покорность, послушание, смиреніе.  
 success, успехъ;—ful, успешный, удачный;—fully, успешно, удачно.  
 successor, преемникъ, наследникъ.  
 such, такой, подобный.  
 sudden, внезапный;—ly, внезапно, вдругъ.  
 suffer, терпѣть, переносить, страдать.  
 succeed, иметь успехъ.  
 sufficient, достаточный;—ly, достаточно.  
 sugar, сахаръ.  
 sugar-basin, сахарница.  
 Sunday, воскресенье.  
 supplanted, вытѣсненный;—ing, вытѣсняй.  
 superior, превосходный, превосходственный, верхний.  
 supplied, снабдилъ, снабженный.  
 suppose, предполагать.  
 support, подпора; содержать, подпирать;—ed, поддержанный.  
 sure, вѣрный, вѣрно, надежный.  
 surely, конечно, безъ сомнѣнія.  
 surgeon, лекарь, врачъ, хирургъ.  
 surprise, удивленіе, нечаянная встрѣча; to—, удивлять, брать въ расплохъ.  
 suspect, подозревать.

swallow, воробей; to—, проглотить, поглощать.  
 sweep, мѣста, чистить, быстро проходить; трубочистъ.  
 sweet, сладкій, сладко;—ly, сладостно, пріятно, прелестно;—ness, прелесть, сладость, милость.  
 syllable, слогъ.  
 T.  
 table, столъ.  
 tailor, портной.  
 take, брать, принимать, получать; прошед. несовер. времія, took, причастіе прош. taken.  
 talents, способности, таланты, дарованія.  
 talisman, талисманъ.  
 talk, разговаривать, болтать.  
 tankard, кувшинъ съ крышкой, бокалъ.  
 tarnish, помрачать;—ed, помраченный, помрачилъ.  
 taste, вкусъ, вкушеніе; to—, отвѣдывать, пробовать, вкушать.  
 tavern, трактиръ.  
 tea, чай.  
 teach, учить, обучать;—ing, обучая.  
 tears, слезы; in—, въ слезахъ.  
 tedious, скучный, докучливый,  
 teeth, зубы.

|                                                                   |                                                                  |
|-------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------|
| tell, сказывать.                                                  | threat, угроза; to – en, грозить, угрожать.                      |
| ten, десять.                                                      | three, три.                                                      |
| terms, условія, сроки, выражение.                                 | threw, бросиль.                                                  |
| text, текстъ, подлинникъ, тема, проповѣди.                        | through, черезъ, сквозь.                                         |
| than, не же ли.                                                   | throw, бросать, кидать, метать.                                  |
| thank, благодарить; - s, благодареніе.                            | thrown, брошенный.                                               |
| that, тотъ, та, который, кто, что, чтобы, чтобы.                  | thrust, совать, толкать, стѣснить, тѣснить, протягивать.         |
| the, членъ опредѣленный.                                          | tie, связка, узелъ, завязка, союзъ; to —, связывать, завязывать. |
| theatre, театръ, мѣсто дѣйствія.                                  | till, до, до тѣхъ поръ, пока не;                                 |
| their, ихъ, свой.                                                 | the —, денежный ящикъ; to —, пахать, воздѣлывать.                |
| them, ихъ, ихъ самихъ, имъ.                                       | time, время, пора, срокъ, разъ, тактъ.                           |
| there, тамъ; —is, есть.                                           | tinge, оттѣнокъ.                                                 |
| therefore, слѣдовательно, по этому.                               | 'tis (it is) оно есть.                                           |
| these, эти.                                                       | to, къ, въ, до, на, для, чтобы;                                  |
| they, они, онъ.                                                   | to do, дѣлать (знакъ неокон. наклоненія).                        |
| thick, толстый, густой.                                           | tobacco, табакъ (курительный).                                   |
| thing, вещь, тварь, дѣло.                                         | took, взялъ.                                                     |
| this, это, этотъ, эта.                                            | told, сказалъ.                                                   |
| though, хотя.                                                     | too, слишкомъ, тоже, также.                                      |
| thought, дума, мысль, разсужденіе; думалъ.                        | tooth, зубъ.                                                     |
| thousand, тысяча.                                                 | top, верхъ, вершина, оконечность.                                |
| thunder, громъ.                                                   | touch, осязаніе, прикосновеніе,                                  |
| thus, такъ, такимъ образомъ, столь.                               | черта; to —, трогать, осознать, дотрогиваться.                   |
| thread, нить, нитка, волокно, связь; to —, нанизывать, вдѣваться. | towards, къ.                                                     |
|                                                                   | town, городъ, городокъ.                                          |
|                                                                   | trait, черта.                                                    |

**travel**, путешествіє; **to--**, путешествовать;—**ler**, путешественникъ.

**treatment**, обхожденіе, пользованіе.

**tree**, дерево.

**tremble**, дрожь, трепетаніе; **to—**, дрожать, трепетать.

**trick**, шутка, уловка, привычка, взятка (въ карточной игрѣ), фокусъ.

**tribunal**, судъ, судилище.

**trifle**, бездѣлица, пустяки; **to—**, шутить, шалить, заниматься пустяками.

**troops**, войско, солдады.

**true**, истинный, вѣрный, искренний, праводушный.

**trunk**, туловище, стволъ, сундукъ, ящики, хоботъ.

**trust**, довѣріе, упованіе, довѣренность, надежда; **to—**, довѣрять, надѣяться, уповать.

**truth**, правда, истина.

**try**, пробовать, стараться, испытывать, искушать, утомлять.

**turbot**, палтусъ.

**turn**, вертѣть, поворачивать, превращать, склонять, точить, вертѣніе, обращеніе, оборачивание, череда, услуга, очередь; —**ed**, точенный.

**twelve**, двѣнадцать.

**twenty**, двадцать.

**two**, два, двѣ.

**U.**

**unable**, не въ состояніи, неспособный.

**unacquainted**, незнакомый.

**uncover**, раскрывать, открывать, обнажать.

**uncommon**, необыкновенный.

**undaunted**, неустрашимый.

**under**, подъ;—**stand**, понимать; —**standing**, разумъ;—**go**, подвергаться;—**take**, предпринимать.

**unemployed**, незанятый, свободный.

**unmoved**, непоколебимый, нетронутый.

**up**, вверхъ, на верхъ; **get—**, вставать.

**upon**, на, при, но.

**us**, нась, намъ.

**useless**, бесполезный.

**usual**, обыкновенный.

**unworthy**, недостойный.

**V.**

**vacant**, упраздненный, свободный, незанятое мѣсто.

**vacate**, упразднить, сдѣлать вакантнымъ.

**valetudinarian** пациентъ, больной.

**valley**, долина.

**valuable**, драгоценный, цѣнныій.

**vanity**, суeta, тщеславіе.

vault, подвалъ, сводъ, склепъ.  
 various, разный, различный.  
 velvet, бархать, бархатный.  
 very, очень, чрезвычайно, весьма.  
 vessel, сосудъ, судно, корабль.  
 vicissitudes, перемѣны, преврат-  
 ности.

Vienna, Вѣна.

village, деревня.

violent, сильный.

visitor, гость, посѣтитель; to—,  
 посѣщать.

vision, зрѣніе, явленіе, видѣніе,  
 призракъ, мечта.

### W.

wages, жалованье.

wait, ждать, дожидаться; —ing,  
 дожидаясь, ожидая.

waistcoat, жилетъ.

walk, прогулка, походка; to—,  
 гулять, ходить.

wandering, снитающійся, иоченое,  
 скитаясь.

want, нужда, потребность; to—,  
 хотѣть, нуждаться.

war, война; —like, воинственный.

was, былъ.

wash, стирка, мытье; to—, мыть,  
 мыться, умывать, стирать.

water, вода.

watch, стража, карауль; часы  
 пожарные; to—, сторожить,  
 стеречь, караулять.

way, дорога, путь, сторона, спо-  
 собъ, манерь, образъ, привычка; —lay, подстерегать,  
 подкарауливать.

wardrobe, гардеробъ.

we, мы.

weather, погода.

weave, ткать; —g, ткачъ.

well, хорошо, му что! —bred,  
 благовоспитанный; —timed,  
 во время; —come, присты-  
 ствие.

went, ишель.

were, были.

what, что, какой, то что, какъ!  
 —ever, какой бы ни былъ.

when, когда; —ever, всякий разъ  
 когда.

where, гдѣ, куда; —in, въ чёмъ.

which, который.

while, между тѣмъ какъ, иона,  
 тогда какъ.

whimsical, прихотливый, причуд-  
 ливый.

whisper, шепотъ; to—, шеп-  
 тать, говорить шепотомъ.

who, кто, который.

whose, котораго, чей.

whom, него, котораго.

whole, цѣлый, весь, цѣлое, все,  
 цѣлостность.

why, зачѣмъ, почему.

widow, вдова; —er, вдовецъ.

will, воля; вспомог. главомъ to:

|                                                                    |                                                                           |
|--------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------|
| will, хотѣть;—ing, согласенъ,<br>—ingly, охотно.                   | vorn out, изношенный, истощен-<br>ный.                                    |
| wind, вѣтеръ;—mill, мельница<br>—вѣтряная.                         | would, прошед. время глагола<br>will.                                     |
| wine, вино.                                                        | wounded, раненый.                                                         |
| wife, жена, супруга.                                               | word, слово.                                                              |
| winter, зима.                                                      | wreck, крушение, разбитіе, раз-<br>битый корабль, разрушение              |
| wise, умный;—ly, умно.                                             | гибель.                                                                   |
| wish, желаніе, охота; to—, же-<br>лать, хотѣть.                    | write, писать.                                                            |
| wit, остроуміе;—ty, остроумный,<br>—tily, остроумно.               | wrote, писалъ.                                                            |
| with, съ, со, у.                                                   | written, писанный.                                                        |
| without, безъ, внѣ, за.                                            |                                                                           |
| within, въ, во, внутри.                                            |                                                                           |
| witness, свидѣтель; to—, свидѣ-<br>тельствовать.                   |                                                                           |
| wives, жены.                                                       | Y.                                                                        |
| woman, женщина.                                                    | yard, ярдъ (мѣра англійская),<br>дворъ, верфь.                            |
| wondered, удивлялся.                                               | yeare, годъ.                                                              |
| wood, дерево, дрова, лѣсъ.                                         | yet, однако, еще.                                                         |
| wore, носилъ.                                                      | you, вы, васъ, вамъ.                                                      |
| work, работа, дѣло, занятіе;<br>to work, работать, тру-<br>диться. | you'll, (you will) you'll drink<br>a cup of tea? вы выпьете чашку<br>чая? |
| world, свѣтъ, міръ.                                                | your, вашъ, ваша, ваше                                                    |
|                                                                    | yourself, вы сами, себя.                                                  |
|                                                                    | young, молодой.                                                           |
|                                                                    | youth, юноша, юность.                                                     |



## СОЧИНЕНИЯ

# ДАВИДА РИКАРДО.



Переводъ подъ редакціею и съ примѣчаніями

ЗИБЕРА.



(Продолженіе).

Digitized by Google



шаго объема и наиболѣе употребительныхъ, цѣнность денегъ въ разныхъ странахъ регулируется, главнымъ образомъ, разстояніемъ ихъ отъ рудниковъ, которые доставляютъ драгоценные металлы; но, по мѣрѣ усовершенствованія въ искусствахъ и новыхъ способахъ производства и по мѣрѣ того, какъ извѣстныя націи начинаютъ отличаться въ тѣхъ или другихъ отрасляхъ промышленности, цѣнность драгоценныхъ металловъ начинаетъ регулироваться всего болѣе превосходствомъ въ такихъ отрасляхъ, хотя и разстояніе продолжаетъ входить въ счетъ.

Предположимъ, что всѣ страны занимаются единственно производствомъ хлѣба, скота и грубаго сукна, и что только посредствомъ вывоза этихъ товаровъ можетъ быть получено золото изъ тѣхъ странъ, где оно производится или въ чьемъ распоряженіи оно находится; естественно, что золото было-бы дороже въ Польшѣ, чѣмъ въ Англіи, вслѣдствіе большихъ издержекъ на пересылку такого объемистаго товара, какъ хлѣбъ, въ болѣе отдаленную мѣстность и, слѣд., вслѣдствіе большихъ издержекъ на препровожденіе золота въ Польшу.

Это различіе въ цѣнности золота или, что то же самое, различіе въ цѣнѣ хлѣба въ двухъ странахъ продолжало-бы существовать, хотя бы легкость производства въ Англіи была-бы гораздо болѣе значительна, чѣмъ въ Польшѣ, вслѣдствіе большаго плодородія почвы и превосходства въ искусствѣ и въ орудіяхъ рабочаго.

Но еслибы Польша первая улучшила свои мануфактуры, еслибы она приобрѣла преимущество въ производствѣ товара общей потребности и заключающаго большую цѣнность въ маломъ объемѣ, или еслибы на ея долю выпало исключительное обладаніе какимъ-нибудь естественнымъ продуктомъ общаго спроса, то она получила-бы прибавочное количество золота въ обмѣнъ за свой трудъ, что подѣйствовало-бы за цѣну ея хлѣба, скота и грубаго сукна. Невыгода большаго разстоянія, по всей вѣроятности, была-бы болѣе чѣмъ возмѣщена преимуществомъ обладанія предметомъ вывоза большой цѣнности, и цѣнность денегъ была-бы постоянно ниже въ Польшѣ, чѣмъ въ Англіи. Еслибы, наоборотъ, преимущество ловкости и машинъ принадлежало Англіи, то въ прежней причинѣ того, что золото въ Англіи дешевле, чѣмъ въ Польшѣ, и что скотъ, хлѣбъ и сукно дороже въ первой странѣ—при соединилась-бы еще одна.

Вотъ, по моему мнѣнію, тѣ двѣ единственныхъ причины, которыя регулируютъ цѣнность денегъ въ различныхъ странахъ міра, ибо хотя

система налоговъ и нарушаетъ равновѣсіе денегъ, она производить это, лишила страну, гдѣ она существуетъ, вѣкоторыхъ изъ преимуществъ, сопряженныхъ съ ловкостью, промышленностью и климатомъ.

Я особенно старался установить различіе между низкою цѣнностью денегъ и высокою цѣнностью хлѣба или всякаго иного товара, на который обмѣниваются деньги. Обыкновенно предполагается, что эти два явленія совершенно тождественны. Тѣмъ не менѣе, очевидно, что если хлѣбъ возвышается отъ 5 до 10 шил. за бушель, то это можетъ быть приписано или паденію цѣнности денегъ, или возвышенню цѣнности хлѣба. Такъ, напр., мы видѣли, что, вслѣдствіе необходимости послѣдовательно обращаться къ почвѣ все худшаго да худшаго качества, цѣнность хлѣба должна подняться относительно другихъ вещей. Если бы, слѣд., деньги продолжали сохранять свою прежнюю цѣнность, то хлѣбъ обмѣнивался-бы за большее количество денегъ, иными словами — онъ поднялся-бы въ цѣнѣ. Точно такое же возвышение цѣпни хлѣба произошло-бы вслѣдствіе такого улучшенія машинъ и мануфактуръ, которое дало-бы намъ возможность фабриковать товары, обладающіе особыми преимуществами: ибо слѣдствіемъ былъ-бы приливъ денегъ, цѣнность ихъ упала-бы, и слѣд., они стали-бы обмѣниваться на меньшее количество хлѣба. Но результаты, производимые тою высокую цѣнною хлѣба, которая происходит вслѣдствіе упадка въ цѣнѣ денегъ, совершенно различны между собою. Въ обоихъ случаяхъ мѣстная цѣна задѣльной платы поднимется, но въ случаѣ паденія цѣнности денегъ не только возвысятся задѣльная плата и хлѣбъ, но и всѣ вообще товары. Еслибы фабриканту пришлось расходовать больше на задѣльную плату, то онъ сталъ-бы получать больше за свои мануфактурные товары, и уровень прибыли остался-бы безъ измѣненія. Но если возвышение цѣнны хлѣба есть слѣдствіе затрудненій въ производствѣ, то прибыль упадетъ, потому что фабриканть будетъ принужденъ платить болѣе высокую задѣльную плату и не будетъ имѣть возможности вознаградить себя возвышениемъ цѣнны资料 своего мануфактурнаго товара.

Всякое улучшеніе въ обработкѣ рудниковъ, благодаря которому драгоценныя металлы могутъ производиться меньшимъ количествомъ труда, понижаетъ цѣнность денегъ вообще. Оцы начинаютъ обмѣниваться на меньшее количество товаровъ въ другихъ странахъ; но если какая-нибудь отдельная страна отличается въ мануфактурномъ производствѣ, такъ что приливъ денегъ въ нее усиливается, то цѣна денегъ

понижается, и цѣны хлѣба и труда становятся выше въ этой странѣ, чѣмъ въ другихъ.

Эта высокая цѣна денегъ не можетъ быть указана вексельнымъ курсомъ; векселя по прежнему могутъ обмѣниваться al ragi, хотя цѣна хлѣба и труда и будетъ на 10,20 и 30% выше въ одной странѣ, чѣмъ въ другой. При предположенныхъ нами обстоятельствахъ такая разность въ цѣнахъ—естественный порядокъ вещей, и вексельный курсъ тогда только можетъ стать al ragi, когда въ страну, отличающейся мануфактурами, ввезено количество денегъ, достаточное для возвышенія цѣни ея хлѣба и труда. Еслибы чужія страны могли запретить вывозъ денегъ и могли-бы достигнуть повиновенія такому закону, то онѣ дѣйствительно могли-бы предупредить возвышеніе цѣни хлѣба и труда въ мануфактурной странѣ, ибо подобное возвышеніе можетъ имѣть мѣсто единственно послѣ прилива драгоцѣнныхъ металловъ, предполагая, что бумажные деньги не вошли еще въ употребленіе; но онѣ не могли-бы предупредить весьма неблагопріятнаго для себя вексельного курса. Еслибы Англія была такою мануфактурной страной, и еслибы было возможно помѣшать ввозу денегъ, то вексельный курсъ на Францію, Голландію и Испанию могъ-бы на 5, 10 и 20% упасть для этихъ странъ.

Когда теченіе денегъ насильственно пристанавливается, и когда деньгамъ мѣшаютъ сохранять свой правильный уровень, тогда не существуетъ границъ колебанія и вексельного курса. Результаты наступаютъ тѣ же, какіе послѣдовали-бы въ томъ случаѣ, еслибы въ обращеніе насильственно были введены бумажные деньги, неразмѣнныя на монету по предъявленію. Подобное орудіе обращенія необходимо ограничивается предѣлами страны, въ которой сдѣланъ выпускъ: оно не можетъ, если бываетъ выпущено въ слишкомъ большомъ количествѣ, разойтись по другимъ странамъ. Уровень обращенія нарушенъ, и вексельный курсъ неизбѣжно станетъ неблагопріятенъ для страны, где существуетъ излишекъ обращенія; совершенно таковы же были-бы последствія и металлическаго обращенія, еслибы посредствомъ насильственныхъ мѣръ, законовъ, которыхъ нельзя было-бы обойти, деньги были-быдержаны въ странѣ въ то время, когда теченіе торговли давало-бы имъ толчокъ по направленію къ другимъ странамъ.

Когда въ каждой странѣ находится въ точности такое количество денегъ, въ какомъ она нуждается, то деньги не будутъ въ дѣйствительности имѣть повсюду одинаковую цѣнность: въ отношеніи ко мноз-

гимъ товарамъ разница можетъ простирасться до 5, 10 и даже до 20%, хотя вексельный курсъ и будетъ стоять al ragi. За 100 ф. въ Англії, или за количество серебра, заключающееся въ 100 ф., будетъ покупаться вексель въ 100 ф., или равное количество серебра во Франції, Испанії или Голландії.

Разсуждая о вексельномъ курсѣ и о сравнительной цѣнности денегъ въ различныхъ странахъ, мы не должны имѣть въ виду цѣнность денегъ, выраженную въ товарахъ каждой страны. Вексельный курсъ никогда не приводится въ извѣстность посредствомъ выражения цѣнности денегъ въ хлѣбѣ, въ сукнѣ или въ какомъ-либо другомъ товарѣ, но посредствомъ переложенія орудій обращенія (currency) одной страны на орудія обращенія въ другой.

И такъ, онъ можетъ быть приведенъ въ извѣстность посредствомъ сравненія его съ какимъ-нибудь мѣриломъ, общимъ для обѣихъ странъ. Если вексель на Англію во 100 ф. покупаетъ такое же количество товаровъ во Франції и въ Испанії, какое купилъ бы вексель на Гамбургъ на ту же сумму, то вексельный курсъ между Гамбургомъ и Англіей находится al ragi; но если вексель на Англію въ 130 ф. покупаетъ не болѣе, чѣмъ вексель на Гамбургъ въ 100 ф., то въ послѣднемъ курсъ будетъ на 30% противъ Англіи.

Сто фунтовъ въ Англіи покупаютъ вексель или право на получение 101 ф. въ Голландіи, 102 ф. во Франції и 105 въ Испанії. Въ такомъ случаѣ говорятъ, что вексельный курсъ съ Англіей на 1% противъ Голландіи, на 2 противъ Франції и на 5 противъ Испаніи. Онъ утверждается, что уровень обращенія выше, чѣмъ долженъ быть въ этихъ странахъ, и что сравнительная цѣнность ихъ обращенія и обращенія англійского немедленно возвратится къ курсу al ragi при уменьшеніи ихъ орудій обращенія и при увеличеніи этимъ путемъ англійскихъ.

Тѣ, которые утверждаютъ, что наши орудія обращенія были обезцѣнены въ теченіи послѣднихъ 10 лѣтъ, когда вексельный курсъ колебался отъ 20 до 30% противъ нашей страны, никогда не оспаривали, какъ ихъ въ томъ обвиняли, что деньги не могли имѣть большей цѣнности въ одной странѣ, нежели въ другой, въ сравненіи съ различными товарами; но они утверждали, что 130 ф. не могли-бы бытьдержаны въ Англіи, — кроме случая обезцѣненія, когда, будучи выражены въ деньгахъ Гамбурга или Голландіи, эти 130 ф. имѣли-бы не болѣе цѣнности, чѣмъ слитокъ въ 100 ф.

Пославши въ Гамбургъ 130 полновѣсныхъ англійскихъ фунтовъ и даже издержавши на пересыльку 5 ф., я могъ-бы стать здѣсь обладателемъ 125 ф. Что въ такомъ случаѣ заставило-бы меня дать 130 ф. за вексель, который отдалъ-бы въ мое распоряженіе 100 ф. въ Гамбургѣ, кромѣ того, что мои фунты не были-бы полновѣсны? Они были истёрты, внутренняя цѣнность ихъ была ниже Гамбургскихъ фунтовъ, и будучи посланы туда, съ издержкой въ 5 фунт., они могли-бы быть проданы тамъ всего за 100 ф. Нѣть сомнѣнія, что еслибы мои 130 ф. были металломъ, они доставили-бы мнѣ 125 ф. въ Гамбургѣ, но за бумажные фунты ст. я могу получить не больше 100 ф., а между тѣмъ утверждалось, что бумажные 130 ф. имѣли цѣнность, равную 130 ф. золота или серебра.

Больше основательно утверждали нѣкоторые, что 130 ф. бумаги не имѣли цѣнности, равной 130 ф. въ металлическихъ деньгахъ; но они говорили, что измѣнилась цѣнность металлическихъ денегъ, а не бумажныхъ. Они желали ограничить значеніе слова «обезцѣненіе» действительнымъ упадкомъ цѣнности, а не сравнительной разностью между цѣнностью денегъ и тѣмъ мѣриломъ, единицей, которая опредѣлена для нихъ закономъ. Сто ф. ст. англійскихъ денегъ имѣли прежде одинаковую цѣнность и могли купить 100 ф. гамбургскихъ денегъ; во всякой другой странѣ вексель на Англію и на Гамбургъ могъ купить совершенно одинаковое количество товаровъ. Но внослѣдствіи, чтобы приобрѣсти одну и ту же вещь, я долженъ былъ давать за нее 130 ф. англійскихъ денегъ въ то время, какъ житель Гамбурга могъ получить ее за 100 ф. гамбургскихъ денегъ. Если при этомъ цѣнность англійскихъ денегъ осталась прежняя, значитъ, цѣнность гамбургскихъ должна была возрасти. Но гдѣ доказательства на это? Какъ можно удостовѣриться въ томъ, упали-ли англійскія деньги, или поднялись гамбургскія? Не существуетъ мѣрила для опредѣленія этого. Это положеніе, не допускающее никакихъ доказательствъ, не можетъ быть ни положительно утверждаемо, ни положительно отрицаемо. Народы міра еще прежде, чѣмъ выбрали орудіе обращенія, котороеказалось имъ вообще менѣе измѣнчивымъ, чѣмъ какой-нибудь другой товаръ, должны были убѣдиться, что въ природѣ не существуетъ такого мѣрила цѣнности, къ которому можно было-бы обращаться безошибочно.

Съ этимъ-то мѣриломъ должны мы согласоваться до тѣхъ поръ, пока не измѣнится законъ и пока не откроется другой товаръ, упо-

требляя который, мы получимъ мѣрило болѣе совершенное, нежели установленное нами. Пока золото остается исключительнымъ мѣриломъ этой страны, деньги будуть обезцѣнены, когда 1 ф. не составляетъ суммы равной 5 драхмамъ и 3 гранамъ золотой единицы—все равно, поднимается ли или падаетъ общая цѣнность золота.

## ГЛАВА VIII.

### О налогахъ.

**Налоги** представляютъ ту часть произведеній почвы и труда страны, которая поступаетъ въ распоряженіе правительства; въ концѣ концовъ, она всегда уплачивается или изъ капитала или изъ дохода страны.

Мы уже показали, что капиталъ страны бываетъ или оборотный или постоянный, смотря по большей или меньшей его прочности. Трудно опредѣлить въ точности, где начинается граница между оборотнымъ и постояннымъ капиталомъ, потому что степень прочности капитала существуетъ почти безчисленное множество. Пища страны потребляется и воспроизводится, поѣздной мѣрѣ, разъ въ теченіи каждого года; платье рабочаго, вѣроятно, испотребляется и не воспроизводится раньше двухъ лѣтъ, между тѣмъ какъ прочность его дома и домашней утвари разсчитаны не менѣе какъ на 10—20-лѣтній періодъ.

Когда годичный продуктъ страны болѣе нежели возмѣщаетъ годичное потребленіе, то говорятъ, что капиталъ ея возрастаетъ; когда годичное ея потребленіе не виолицъ возвѣщается ся годичнымъ производствомъ, говорятъ, что капиталъ ся уменьшается. Слѣд. капиталъ можетъ возрастать или вслѣдствіе увеличенія производства или вслѣдствіе уменьшенія непроизводительного потребленія.

Если потребленіе правительства, возрастаю вслѣдствіе увеличенія налоговъ, будеть имѣть источникомъ или увеличеніе производства, или уменьшеніе потребленія народа, то налоги упадутъ на доходъ, и народный капиталъ останется неприкосновеннымъ; но если имѣть мѣсто увеличеніе въ производствѣ или уменьшеніе въ потребленіи народа, налоги необходимо упадутъ на капиталъ, иными словами, они коснутся фонда, назначенаго на производительное употребленіе<sup>1)</sup>.

<sup>1)</sup> Не слѣдуетъ упускать изъ виду, что потребляется всѣ произ-

Въ той пропорці, въ какой капиталъ страны уменьшается, продукты также необходимо уменьшаются, и, слѣд., если продолжаются прежніе непроизводительные расходы какъ народа, такъ и правительства, между тѣмъ какъ ежегодное воспроизведеніе постоянно уменьшается, то ресурсы народа и государства станутъ упадать съ ужа-сающею быстротой, и послѣдуютъ нищета и разореніе.

Не смотря на громадные расходы англійского правительства въ течениі послѣднихъ 20 лѣтъ, не можетъ быть ни малѣйшаго сомнѣнія, что возрастаніе производства народа болѣе нежели возмѣстило ихъ. Народный капиталъ не только остался непріосновеннымъ, но онъ даже значительно возросъ, и годичный доходъ народа, даже за вычетомъ налоговъ, вѣроятно превышаетъ въ настоящее время тотъ же доходъ за какой-нибудь прежній періодъ нашей исторіи.

Чтобы доказать это, мы могли бы сослаться на возрастаніе населенія, на расширение земледѣлія, на увеличеніе кораблестроенія и мануфактуръ, на постройку домовъ и устройство множества каналовъ и другихъ цѣпныхъ предпріятій; все это указываетъ на возрастаніе и капитала и годичнаго производства.

Тѣмъ не менѣе достовѣрно, что при отсутствіи налоговъ это возрастаніе капитала было-бы еще значительнѣе. Не существуетъ налоговъ, которые не имѣли-бы стремленіемъ уменьшать способность къ накопленію. Всякій налогъ падаетъ либо на капиталъ, либо на доходъ. Если онъ упадаетъ на капиталъ, то опять, соотвѣтственно этому, всегда уменьшается тотъ фондъ, расширеніемъ котораго всегда регулируется расширение производительной промышленности страны; если же онъ

водство страны; во составляеть громаднѣйшую разницу, какую только можно себѣ представить, потребляется-ли оно тѣми, кто воспроизводить, или тѣми, кто не воспроизводить его цѣнности. Когда мы говоримъ, что доходъ сбережень и присоединенъ къ капиталу, то мы думаемъ при этомъ, что часть дохода, о которой говорятъ, что она присоединяется къ капиталу, потребляется, вмѣсто непроизводительныхъ, производительными рабочими. Не можетъ быть бѣльшаго заблужденія какъ то, когда полагаютъ, что возрастаніе капитала имѣть источникомъ воздержаніе отъ потребленія. Еслибы цѣна труда поднялась такъ wysoko, что, не смотря на возрастаніе капитала, его могло-бы быть употреблено болѣе, то я все-таки сказаль-бы, что подобный приростъ капитала употребляется непроизводительно.

*Док.*

Digitized by Google

берется изъ дохода, то онъ или уменьшаетъ накопление, или принуждаетъ плательщиковъ сберечь весь размѣръ налога на соотвѣтственномъ уменьшеніи своего прежняго непроизводительного потребленія необходимыхъ и пріятныхъ жизненныхъ предметовъ. Нѣкоторые изъ налоговъ производятъ это дѣйствіе гораздо въ большей степени, нежели другіе; но великое зло налоговъ должно искать не столько въ выборѣ того или другаго предмета обложения, сколько въ общемъ размѣрѣ ихъ дѣйствій, взятыхъ въ общей сложности.

Налогъ не долженъ быть необходимо налогомъ на капиталъ, если онъ возлагается на капиталъ; или налогомъ на доходъ, потому что облагается доходъ. Если изъ годового дохода въ 1000 ф. мнѣ слѣдуетъ уплатить 100 ф., то налогъ въ дѣйствительности будетъ налогомъ на доходъ, если я удовольствуюсь расходованіемъ остальныхъ 900 фунтовъ; но онъ будетъ налогомъ на капиталъ, если я буду продолжать издергивать 1000 ф.

Капиталь, служившій источникомъ моего дохода въ 1000 ф., можетъ простираться на цѣнность 10.000 ф.; налогъ въ 1% съ такого капитала составить 100 ф.; но капиталъ мой остался бы неприкосненнымъ, еслибы по уплатѣ этого налога, я точно также удовольствовался бы расходованіемъ 900 ф.

Свойственное каждому человѣку желаніе сохранить свое положеніе въ жизни, или удержать свое богатство на той высотѣ, которой оно разъ достигло, влечетъ за собою то, что большая часть налоговъ, будуть-ли обложены ими капиталъ или доходъ, выплачиваются изъ дохода, и, слѣд., по мѣрѣ возрастанія налоговъ или по мѣрѣ увеличенія расходовъ правительства, годичное пользованіе народа должно уменьшаться, если только онъ не въ состояніи увеличивать соотвѣтственно свой капиталъ или доходъ. Политика правительства должна состоять въ поощреніи расположения къ этому въ народа и въ воздержаніи отъ такихъ налоговъ, которые неизбѣжно упадутъ на капиталъ; потому что, поступая иначе, правительство каснется фондовъ, назначенныхъ на содержаніе труда, и слѣд., уменьшитъ будущее производство страны.

Въ Англіи пренебрегали политикой этого рода, вводя налогъ на явку завѣщанія, на наслѣдство и вообще налоги на переходъ собственности отъ умершихъ лицъ къ живымъ. Если наслѣдство въ 1000 ф. подвергается налогу въ 100 ф., то въ глазахъ наслѣдника оно составляетъ всего 900 ф., и онъ не ощущаетъ никакого особенного повода

сберечь 100 ф. на своихъ расходахъ; такимъ образомъ, капиталъ страны уменьшается; по еслибы онъ въ дѣйствительности получилъ 1000 ф. и отъ него потребовалась бы уплата 100 ф., въ качествѣ налога на доходъ, на вино, на лошадей или на прислугу, то онъ, вѣроятно, уменьшилъ бы или, по крайней мѣрѣ, не увеличилъ своего расхода на эту сумму, и капиталъ страны остался бы неприкосновеннымъ.

»Налоги на переходъ собственности отъ умершихъ къ живымъ«, говоритъ Ад. Смитъ, »падаютъ окончательно и непосредственно на тѣ лица, въ чье владѣніе перешла собственность. Налоги на продажу земли всегда падаютъ на продавца. Продавецъ почти всегда находится въ необходимости продать, и долженъ, слѣд., взять такую цѣну, какую можетъ получить. Но покупателю не всегда необходимо купить, и, слѣд., онъ можетъ дать лишь такую цѣну, какую захочетъ. Онъ обращаетъ вниманіе на то, во сколько обойдется ему земля, вмѣстѣ съ налогомъ. Чѣмъ больше слѣдуетъ ему уплатить за налогъ, тѣмъ менѣе онъ будетъ расположенъ дать за самую землю. И такъ, подобные налоги почти всегда падаютъ на лицо, находящееся въ стѣснительномъ положеніи, и потому они должны быть весьма жестоки и отяготительны«. »Гербовыя пошлины съ обязательствъ поссудамъ всегда падаютъ на должника и дѣйствительно постоянно уплачиваются имъ. Такого же рода пошлины на производство дѣлъ въ судебныхъ мѣстахъ падаютъ на истца. Онъ уменьшаются для обѣихъ сторонъ цѣнность капитала, составляющаго предметъ иска. Чѣмъ болѣе требуется издержекъ на приобрѣтеніе собственности, тѣмъ меньшую представляетъ она чистую цѣнность по ея приобрѣтеніи. Всѣ налоги на переходъ какой-бы то ни было собственности, на сколько они уменьшаютъ основную ея цѣнность, стремятся уменьшить фондъ, назначенный на содержаніе труда. Всѣ они суть болѣе или менѣе не экономические налоги, увеличивающіе доходъ суверена, который рѣдко содержитъ иныхъ рабочихъ, кроме непроизводительныхъ, и расходъ народнаго капитала, на который содержатся одни только производительные рабочіе«.

Но это не единственное возраженіе, которое можно сдѣлать противъ налоговъ на переходъ собственности; они препятствуютъ наиболѣе выгодному для общества распределенію народнаго капитала. Въ видахъ общаго благосостоянія никакое облегченіе перехода и обмѣна всякаго рода собственности не можетъ считаться лишнимъ, ибо только такимъ

способомъ капиталь разваго рода находить путь въ руки тѣхъ, кто можетъ дать ему наилучшее употребленіе для возрастанія производства страны. «Почему», спрашивается г. Сэй, «извѣстное лицо желаетъ про дать свою землю? Потому, что оно имѣеть въ виду другое, болѣе производительное употребленіе своего капитала. Почему другое лицо же лаетъ купить ту же землю? Въ выдахъ употребленія капитала, прено сящаго слишкомъ мало, остававшагося безъ употребленія или въ такомъ помѣщеніи, которое оно считаетъ способнымъ къ улучшенію. Обмѣнъ этого рода увеличиваетъ всеобщій доходъ посредствомъ увеличенія дохода заинтересованныхъ сторонъ. Но если налоги столь чрезмѣрны, что они препятствуютъ обмѣну, то они служатъ помѣхой этому возрастанію всеобщаго дохода». Но за то такие налоги легко взимаются, и это обстоятельство признается многими извѣстнымъ вознагражденіемъ за ихъ несправедливое дѣйствіе.

---

## ГЛАВА VI.

### **Налоги на сырья произведенія.**

Изъ положенія, установленного, какъ я полагаю, достаточно ясно въ предыдущей части этого сочиненія, по которому цѣна хлѣба регулируется издержками производства его на такой землѣ исключительно, или, лучше сказать, такимъ, исключительно, капиталомъ, который не платитъ ренты, слѣдуетъ, что какъ-бы ни возрастали издержки производства, цѣна будетъ возрастать вмѣстѣ съ ними, и какъ-бы ни понижались, цѣна будетъ понижаться. Необходимость обработки болѣе бѣдной земли или полученія меньшей выручки изъ капитала, уже затраченного въ земледѣліе, неизбѣжно возвысить мѣновую цѣнность сырыхъ произведеній. Изобрѣтеніе машинъ, которое дасть возможность земледѣльцу получать свой хлѣбъ съ меньшими издержками, необходимо понизить мѣновую его цѣнность. Всякій налогъ, которымъ облагается земледѣлецъ, будь то поземельный налогъ, десятинъ или налогъ на продуктъ, увеличитъ издержки производства и, слѣд., возвысить цѣну сырыхъ произведеній.

Если цена сырыхъ произведеній не возвысилась на столько, чтобы возмѣстить земледѣльцу налогъ, то онъ, естественно, оставитъ ту отрасль земледѣлія, въ которой прибыль его находится ниже общаго уровня прибыли; это причинило бы увеличеніе предложенія, пока соотвѣтственій спросъ не произвелъ бы такого возвышенія въ ценѣ сырыхъ произведеній, которое сдѣлало бы обработку ихъ одинаково выгодною со всякихъ другимъ помѣщениемъ капитала.

Возвышение ценъ есть единственный способъ, посредствомъ котораго онъ могъ бы уплатить налогъ и продолжать извлекать обыкновенную или общую прибыль изъ этого употребленія своего капитала. Онъ не могъ бы отнести налогъ на счѣтъ ренты и принудить къ уплатѣ его своего землевладѣльца, потому что онъ не платить ренты. Онъ не перенесетъ налога на свою прибыль, потому что не существуетъ для него никакихъ основаній продолжать занятіе, которое приносить незначительную прибыль, между тѣмъ, какъ всѣ другія занятія приносятъ больше. И такъ, не можетъ быть вопроса, что ему остается только одна возможность—возвысить цену сырого продукта на сумму, равную налогу.

Налогъ на сырья произведеній не уплачивается ни землевладѣльцемъ, ни фермеромъ; онъ уплачивается въ болѣе высокой ценѣ потребителямъ.

Рента, какъ слѣдуетъ помнить, есть разность между продуктомъ, полученнымъ отъ равныхъ частей труда и капитала, употребленного на почвѣ одного и того же или различнаго качества. Не слѣдуетъ, сверхъ того, забывать, что денежная рента и хлѣбная поземельная рента измѣняются не въ одинаковой пропорціи.

При существованіи налога на сырья произведенія или десатины, или поземельного налога, хлѣбная поземельная рента измѣняется, между тѣмъ какъ денежная остается одна и та же.

Если, какъ мы предполагали прежде, находящаяся въ обработѣ земля раздѣляется по качеству на 3 категории, и на равную сумму капитала:

|                                    |  |  |  |
|------------------------------------|--|--|--|
| съ № 1 получается 180 кварт. хлѣба |  |  |  |
| » № 2 » 170 » »                    |  |  |  |
| » № 3 » 160 » »                    |  |  |  |

то рента № 1 составитъ 20 квартеровъ — разность между продуктомъ

№ 3 и 1, рента № 2—10 квартеровъ — разность между № 3 и 2, что же касается № 3, то онъ не дастъ никакой ренты.

Если цѣна хлѣба 4 ф. за квартеръ, то денежная рента № 1 будетъ 80 ф., а № 2—40 ф.

Предположимъ, что хлѣбъ облагается 8 шилл. налога на квартеръ; въ такомъ случаѣ цѣна возрастетъ до 4 ф. 8 ш.; и если землевладѣльцы получать прежнюю хлѣбную ренту, то рента № 1 будетъ составлять 88 ф., а № 2—44 ф. Но они не получать прежней хлѣбной ренты; налогъ упадетъ съ большою тѣгостью на № 1, нежели на № 2, и на № 2, нежели на 3, потому что будетъ взять съ большаго количества хлѣба. Цѣну регулируетъ трудность производства на № 3, и хлѣбъ возвысится до 4 ф. 8 ш., чтобы прибыль съ капитала, употребленнаго на № 3, могла бы находиться на уровнѣ общей прибыли съ капитала.

Продуктъ и налогъ съ земли различного качества будуть слѣдующіе: № 1 принесетъ . . 180 кв. по 4 ф. 8 ш. за квартеръ . . 792 ф. за вычетомъ цѣнности 16.3 или 8 ш. на кварт., со 180 кв. . 72 —

останется чистаго про-

|                         |                                   |
|-------------------------|-----------------------------------|
| дукта хлѣбомъ . . 163.7 | чистаго продукта деньгами. 720 ф. |
|-------------------------|-----------------------------------|

|                                                         |        |
|---------------------------------------------------------|--------|
| № 2 принесетъ . . 170 кв. по 4 ф. 8 ш. за кв. . . . .   | 748 ф. |
| за вычетомъ цѣнности 15.4 кв., по 4 ф. 8 ш. или по 8 ш. |        |
| за кв., со 170 кв. . . . .                              | 68 ф.  |

останется чистаго про-

|                         |                                   |
|-------------------------|-----------------------------------|
| дукта хлѣбомъ . . 154.6 | чистаго продукта деньгами. 680 ф. |
|-------------------------|-----------------------------------|

|                                                         |        |
|---------------------------------------------------------|--------|
| № 3 принесетъ . . 160 кв. по 4 ф. 8 ш. . . . .          | 704 ф. |
| за вычетомъ цѣнности 14.5 кв., по 4 ф. 8 ш. или по 8 ш. |        |
| за кв., со 160 кв. . . . .                              | 64 ф.  |

останется чистаго про-

|                         |                                   |
|-------------------------|-----------------------------------|
| дукта хлѣбомъ . . 145.5 | чистаго продукта деньгами. 640 ф. |
|-------------------------|-----------------------------------|

Денежная рента № 1 будетъ, по прежнему, составлять 80 ф., что составляетъ разность между 640 ф. и 720 ф., и рента № 2 будетъ, по прежнему, равна 40 ф.—разность между 640 и 680 ф.; но хлѣбная рента № 1 уменьшится отъ 20 кв. до 18.2 кв.—разность между 145.5 и 163.7 кв., а хлѣбная рента № 2 уменьшится отъ 10 до 9.1 кв.—разность между 145.5 и 154.6 кв.

И такъ, налогъ на хлѣбъ падаетъ на потребителей хлѣба и под-

ниметь его цѣну, въ сравненіи съ другими товарами въ таѣй степени, какая соотвѣтствуетъ высотѣ налога. Въ той пропорціи, въ какой сырой продуктъ входитъ въ составъ другихъ товаровъ, цѣнность ихъ также возрастетъ, если только другія причины не окажутся сильнѣе налога. Товары будутъ въ дѣйствительности обложены косвенно, и цѣнность ихъ поднимется въ соотвѣтствіи съ налогомъ.

Но налогъ на сырья произведенія и на предметы потребленія рабочаго имѣль-бы другое дѣйствіе и возвысилъ-бы задѣльную плату. Вслѣдствіе дѣйствія закона народонаселенія и возрастанія рода человѣческаго задѣльная плата никогда не бываетъ долго выше того уровня, котораго требуютъ для содержанія рабочаго условія природы и привычки. Этотъ классъ никогда не бываетъ способенъ вынести значительный налогъ, и, слѣд., если ему приходится платить прибавочныхъ 8 пн. на квартеръ за хлѣбъ и вѣсколько менѣе этого за другіе товары, то онъ не будетъ имѣть возможности существовать при прежнемъ уровнѣ задѣльной платы и воспроизводить свою расу. Задѣльная плата неизбѣжно и необходимо возрасла-бы; и въ той пропорціи, въ какой она возрасла, упала-бы прибыль. Правительство получало-бы налогъ въ 8 пнл. съ квартера всего потребляемаго въ странѣ хлѣба, и часть этого налога была-бы уплачена непосредственно потребителями хлѣба; другая часть была-бы уплачена косвенно тѣми, кто дасть занятія рабочимъ, и подѣйствовала-бы на прибыль точно также, какъ еслибы поднялась задѣльная плата отъ возрастанія спроса на трудъ, въ сравненіи съ предложеніемъ, или отъ возрастанія трудности получать пшеницу и другіе предметы необходимости, потребные рабочему.

Насколько налогъ касался-бы потребителей, онъ быль-бы равнoprѣмѣрнымъ, но на сколько онъ простирался-бы на прибыль, онъ становился-бы неравнoprѣмѣрнымъ налогомъ, потому что онъ не касался-бы ни землевладѣльца, ни владѣльца капитала, которые продолжали-бы получать одинъ—прежнюю денежную ренту, другой—прежний денежный процентъ. И такъ, налогъ на произведенія почвы повлекъ-бы за собою слѣдующія явленія:

1) онъ возвысилъ-бы цѣну сырыхъ произведеній на сумму, равную налогу и, слѣд., уплачивался-бы потребителями, въ соотвѣтствіи съ потребленіемъ каждого;

2) онъ возвысилъ-бы задѣльную плату и уронилъ-бы прибыль.

Противъ подобныхъ налоговъ могутъ быть сдѣланы слѣдующія возраженія:

1) что, возвышая задельную плату и понижая прибыль, они представляют налогъ не равномѣрный, потому что взимаются съ доходовъ фермера, купца и фабриканта и оставляютъ безъ обложения доходы землевладѣльца, капиталиста и другихъ лицъ, пользующихся постояннымъ доходомъ;

2) что между возвышениемъ цѣни хлѣба и задельной платы долженъ пройти значительный промежутокъ времени, въ теченіи котораго рабочій испытывалъ бы великія бѣдствія;

3) что возвышение задельной платы и пониженіе прибыли служатъ препятствіемъ къ накопленію и дѣйствуютъ точно такъ же, какъ естественная бѣдность почвы;

4) что вслѣдствіе возвышенія цѣни сырого продукта, цѣни всѣхъ товаровъ, куда входитъ сырья произведенія, могли бы позрастѣ, и что, след.; мы не могли бы встрѣтиться съ новымъ фабрикантомъ въ разныхъ условіяхъ на общемъ рынке.

Въ отвѣтъ на первое возраженіе, что, возвышая задельную плату и понижая прибыль, налогъ дѣйствуетъ неравномѣрно, потому что простирается на доходъ фермера, купца и фабриканта и оставляетъ безъ обложения доходъ землевладѣльца, капиталиста и другихъ лицъ, пользующихся постояннымъ доходомъ, могутъ сказать, что если дѣйствіе налога неравномѣрно, то обязанность законодательства сдѣлать его разномѣрнымъ, чрезъ непосредственное обложение поземельной ренты и процента съ капитала. Поступая такимъ образомъ, правительство привело бы въ извѣстность все предметы для обложения подоходнымъ налогомъ, не подвергаясь неудобству прибѣгать къ поэарной мѣрѣ вторженія въ частные дѣла каждого и къ спабженію служащихъ властю, противной обычаямъ и настроенію свободной страны.

На второе возраженіе, что между возвышениемъ цѣни хлѣба и задельной платы пройдетъ значительный промежутокъ времени, въ теченіи котораго нижшіе классы испытываютъ великую нищету,— я отвѣчашъ, что при различныхъ обстоятельствахъ задельная плата слѣдуетъ за цѣнною сырыхъ произведеній съ весьма различной степенью скорости; что въ некоторыхъ случаяхъ возвышение цѣни хлѣба не производить никакого дѣйствія на задельную плату; въ другихъ возвышение задельной платы предшествуетъ возвышенію цѣнности хлѣба; въ однихъ, конецъ, дѣйствіе на задельную плату медленное, въ другихъ быстрое.

Тѣ, которые утверждаютъ, что цѣну труда регулируетъ цѣна предмета

твъ необходимости, примѣняясь постоянно къ той отдельной ступени прогресса, на которой можетъ находиться общество, допускаютъ съзидкомъ скоро, что возвышение или паденіе цѣны предметовъ необходимости будетъ имѣть, мало-по-малу, слѣдствіемъ возвышение или паденіе задѣльной платы. Высокая цѣна предметовъ пищи можетъ зависѣть отъ весьма различныхъ причинъ. Цѣна можетъ подниматься вслѣдствіе

- 1) недостаточнаго предложения,
- 2) постепеннаго возрастанія спроса, которое можетъ, въ концѣ концовъ, сопровождаться увеличеніемъ издержекъ производства,
- 3) паденія цѣнности денегъ,
- 4) налоговъ на предметы необходимости.

Эти четыре причины не были достаточно различаемы и раздѣлямы занимавшимися изслѣдованіями о вліяніи высокой цѣны предметовъ необходимости на задѣльную плату. Рассмотримъ ихъ порознь.

Дурной урожай служить причиной высокой цѣны предметовъ потребленія, и высокая цѣна есть единственное средство, благодаря которому потребление приспособляется къ состоянію предложения. Еслибы всѣ покупатели хлѣба были богаты, цѣна могла-бы подняться до известной степени, но результатъ остался бы прежній; въ концѣ концовъ, цѣна была-бы такъ высока, что наименѣе богатые принуждены были-бы отказаться отъ потребленія части того количества, которое они обыкновенно потребляли, потому что только вслѣдствіе уменьшенія потребленія, спросъ можетъ быть уменьшенъ до границъ предложения. При такихъ обстоятельствахъ не могло-бы быть политики болѣе нелѣвой, нежели та, которая насильственно регулировала-бы денежную задѣльную плату цѣною пищи, какъ это дѣжалось часто вслѣдствіе злоупотребленія законами о бѣдныхъ. Такая мѣра не оказываетъ никакой дѣйствительной помощи рабочему, потому что дѣйствіе ея состоить въ увеличеніи, все болѣе и болѣе значительномъ, цѣны хлѣба, такъ что, въ концѣ концовъ, рабочій принужденъ ограничить свое потребленіе въ соответствии съ уменьшившимся предложениемъ. При естественномъ ходѣ вещей недостатокъ предложения, составляющій слѣдствіе дурнаго урожая, не сопровождался бы возвышениемъ задѣльной платы. Возникненіе задѣльной платы чисто номинально для получающихъ її, оно увеличиваетъ соперничество на хлѣбномъ рынке, и конечное дѣйствіе его есть возвышение прибыли производителей и торговцевъ хлѣбомъ. Въ дѣйствительности задѣльная плата регулируется отношеніемъ между

спросомъ и предложеніемъ предметовъ необходимости и спросомъ и предложеніемъ труда; а деньги суть не болѣе какъ посредникъ или мѣра, въ которой выражается задѣльная плата. Но въ подобномъ случаѣ нужда рабочаго неизбѣжна, и никакое законодательство не можетъ доставить средствъ къ изѣленію, за исключеніемъ ввоза добавочной пищи или введенія наиболѣе употребительныхъ суррогатовъ.

Когда высокая цѣна хлѣба есть слѣдствіе увеличенія спроса, тогда ей постоянно предшествуетъ возрастаніе задѣльной платы, потому что спросъ не могъ-бы увеличиться безъ возрастанія у народа средствъ для уплаты за требуемое. Накопленіе капитала естественно производить возрастаніе соперничества между лицами, дающими занятія труду, и слѣдующее затѣмъ возвышение цѣны его. Увеличеніе задѣльной платы не всегда расходуются на пищу, но можетъ вначалѣ способствовать увеличенію иного потребленія рабочаго класса. Но улучшеніе положенія этого класса наводитъ его на мысль и даетъ ему возможность заключать браки, и въ такомъ случаѣ спросъ на пищу для содержанія семействъ естественно превосходитъ спросъ на другіе предметы потребленія, на которые временно расходовалась задѣльная плата. И такъ, хлѣбъ возвышается вслѣдствіе увеличенія на него спроса, вслѣдствіе того, что въ обществѣ есть лица, обладающія большими средствами для уплаты за него; и прибыль фермера поднимается надъ общимъ уровнемъ прибыли до тѣхъ поръ, пока не будетъ употреблено на производство хлѣба требуемое количество капитала. Упадетъ-ли по наступленіи этого хлѣбъ до прежней своей цѣны или же будетъ постоянно держаться болѣе высокой, будетъ зависѣть отъ качества земли, которая доставить прибавочное количество хлѣба. Если это количество будетъ извлечено изъ почвы того же плодородія, какъ и земля, позже всѣхъ другихъ поступившая въ обработку, и безъ увеличенія расходовъ на трудъ, то цѣна упадеть до своего прежняго состоянія; если же прибавку доставить почва болѣе бѣдная, то цѣна будетъ постоянно оставаться болѣе высокая. Высокая задѣльная плата въ первомъ случаѣ происходила отъ возрастанія спроса на трудъ: насколько она поощряла вступленіе въ бракъ и служила на содержаніе дѣтей, дѣствіемъ ея было увеличеніе предложенія труда. Но разъ предложеніе находится на-лицо, задѣльная плата снова падаетъ до своей прежней цѣны, если цѣна хлѣба также упала до этого уровня, и до уровня высшаго, чѣмъ прежній, если прибавочное предложеніе хлѣба доста-

влено почвою худшаго качества. Высокая цѣна отнюдь не несомнѣнна съ обильнымъ предложеніемъ: цѣна постоянно высока не потому, что недостаточно количество, а потому что на производство требуется больше издержекъ. Вообще, случается дѣйствительно, что когда населенію данъ толчокъ, то результатъ превосходить то, что требуется условиями самого случая: населеніе можетъ возрасти такъ сильно—что и происходитъ на дѣлѣ—что, несмотря на увеличеніе капитала, будетъ находиться въ фонду для содержанія труда въ пропорціи высшей, чѣмъ было до возрастанія капитала. Въ этомъ случаѣ произойдетъ реакція, задѣльная плата станетъ ниже своего естественнаго уровня, и это будетъ продолжаться до тѣхъ поръ, пока обыкновенная пропорція между спросомъ и предложеніемъ не будетъ возвстановлена. Но на этотъ разъ возвышенню цѣпы хлѣба будетъ предшествовать возвышеніе задѣльной платы, и, слѣд., рабочій классъ не подвергнется нуждѣ.

Паденіе цѣнности денегъ, вслѣдствіе прилива драгоценныхъ металловъ изъ рудниковъ или вслѣдствіе злоупотребленія привилегіями банка, есть другая причина возвышенія цѣны пищи; но она не влечетъ за собою никакого измѣненія въ произведенномъ количествѣ. Она оставляетъ неприосновеннымъ число рабочихъ, точно также, какъ и спросъ на нихъ; потому что при этомъ не происходитъ ни увеличенія, ни уменьшенія капитала. Количество предметовъ необходимости, приходящееся на долю рабочаго, зависитъ отъ сравнительного спроса и предложенія ихъ, отъ сравненія между спросомъ и предложеніемъ труда; деньги не болѣе какъ посредникъ, въ которомъ выражается количество, и такъ какъ въ этомъ послѣднемъ не наступило измѣненія, то и дѣйствительное вознагражденіе также не измѣняется. Денежная плата возрастаетъ, но она даетъ только рабочему возможность снабдить себя прежнимъ количествомъ предметовъ необходимости. Тѣ, кто оспариваетъ это положеніе, обязаны доказать, почему возрастаніе количества денегъ не оказывало-бы того же дѣйствія на возвышеніе цѣны труда, количество котораго не увеличилось, какое оказывало-бы оно, какъ они признаютъ, на цѣну башмаковъ, шляпъ и хлѣба, при прежнемъ количествѣ этихъ товаровъ. Относительная цѣнность шляпъ, и башмаковъ регулируется спросомъ и предложеніемъ шляпъ въ сравненіи съ спросомъ и предложеніемъ башмаковъ, а деньги не болѣе какъ посредникъ, служащій для выраженія ихъ цѣнностей. Еслибы цѣна башмаковъ удвоилась, то и цѣна шляпъ удвоилась-бы тоже, и относительная ихъ

цѣнность оставалась бы безъ измѣненія. Такъ, еслибы хлѣбъ и другіе предметы необходимости удвоились бы въ цѣнѣ, то и трудъ также удвоился бы; и пока не происходитъ никакого нарушевія въ освято-венному спросѣ и предложеніи предметовъ необходимости и труда, до тѣхъ поръ не можетъ быть и причинъ не сохранить имъ своей преж-ней относительной цѣнности.

Ни упадокъ цѣнности денегъ, ни налогъ на сырья произведенія, хотя и то и другое возвышаетъ цѣны, не должны непремѣнно оказы-вать вліяніе на количество сырыхъ произведеній или на число населе-нія, которое способно ихъ покупать и желаетъ потреблять. Весьма легко понять, почему, когда капиталъ страны возрастаетъ неправильно, задѣльная плата увеличивается, между тѣмъ какъ цѣна хлѣба остается безъ измѣненія или возвышается въ меньшей пропорції; и почему, ко-гда капиталъ страны уменьшается, задѣльная плата падаетъ, между тѣмъ какъ хлѣбъ остается безъ измѣненія или уменьшается въ гораздо меньшей пропорції и, сверхъ того, въ теченіи значительного времени; причина этого заключается въ томъ, что трудъ есть такой товаръ, количество котораго не можетъ быть произвольно увеличиваю-мо или уменьшаемо. Если на рынке слишкомъ мало падать въ отношеніи къ спросу, то цѣна ихъ возрастетъ, но только на короткое время; ибо, по истеченіи года, вслѣдствіе употребленія большаго капитала въ этой отрасли промышленности, къ существующему количеству падать можетъ быть сдѣлана достаточная прибавка, и, слѣд., рыночная ихъ цѣна не можетъ долго превосходить естественную ихъ цѣну; но не то въ отно-шеніи къ людямъ: вы не можете увеличить ихъ числа въ одинъ или въ два года при возрастаніи капитала, точно также, какъ не можете быстро уменьшить ихъ числа, когда капиталъ уменьшается, и, слѣд., при медленномъ увеличеніи или уменьшеніи числа рукъ и при быстромъ возрастаніи или уменьшеніи фонда для содержанія труда, пройдетъ значительный промежутокъ времени, прежде нежели цѣна труда въ точности будетъ регулироваться цѣною хлѣба и другихъ предметовъ необходимости; но въ случаѣ упадка цѣнности денегъ или въ слу-чаѣ налога на хлѣбъ пѣтъ необходимости въ какомъ-либо изложѣ предложенія труда или въ уменьшеніи спроса, а слѣд., не существуетъ и причинъ терпѣть рабочему дѣйствительное уменьшеніе задѣльной платы.

**Налогъ на хлѣбъ не уменьшаетъ необходимо количества хлѣба,**

онъ только возвышаетъ его денежную цѣну; онъ не уменьшаетъ необходимо спроса на трудъ въ сравненіи съ предложеніемъ труда; и такъ, изъ-за чего же ему уменьшать часть, уплачиваемую рабочему? Предположимъ, что это правда, что онъ уменьшилъ количество, данное рабочему, иными словами, что онъ не увеличилъ его денежной задѣльной платы въ такой пропорціи, въ какой налогъ увеличилъ цѣну хлѣба, потребляемаго имъ; не превзойдетъ ли предложеніе хлѣба спросъ? Не упадетъ ли хлѣбъ въ цѣнѣ? И не получитъ ли такимъ образомъ рабочій свою обычную долю? Дѣйствительно, въ подобномъ случаѣ капиталъ быль-бы извлеченъ изъ земледѣлія; ибо, еслибы цѣна не возрасла на весь размѣръ налога, то прибыль отъ земледѣлія была-бы ниже общаго уровня прибыли, и капиталъ сталь-бы искать болѣе выгоднаго употребленія. И такъ, въ отношеніи къ налогу на сырья произведенія, составляющему предметъ нашего разсмотрѣнія, мнѣ кажется, что между возвышениемъ цѣны сырыхъ произведеній и между возвышениемъ задѣльной платы рабочаго, не будетъ такого промежутка, тягость котораго несъ-бы на себѣ рабочій; и что, слѣд., этотъ классъ не испытывалъ никакого другаго неудобства, кроме того, которое онъ можетъ терпѣть и отъ другаго рода налоговъ, именно, опасности, что налогъ можетъ коснуться фонда, назначенаго на содержаніе труда и, слѣд., препятствовать спросу на него или уменьшить послѣдній.

Въ отношеніи къ третьему возраженію противъ налога на сырья произведенія, а именно, что возвышение задѣльной платы и пониженіе прибыли служить препятствиемъ накопленію и дѣйствуетъ точно такимъ же образомъ, какъ естественная бѣдность почвы, я старался показать, что сбереженія могутъ столь же успѣшно дѣлаться въ расходахъ, какъ и при помощи производства, изъ уменьшенія цѣнности товаровъ, какъ и изъ увеличенія уровня прибыли. Вслѣдствіе увеличенія моей прибыли отъ 1000 ф. до 1200 ф., при однихъ и тѣхъ же цѣнахъ, моя способность къ сбереженію капитала возрастаетъ, но не въ такой степени, какъ еслибы моя прибыль продолжала оставаться безъ измѣненія, между тѣмъ какъ цѣна товаровъ понизилась-бы до того, что 300 ф. доставляли бы мнѣ столько же, сколько прежде 1000 ф.

Но сумма, требуемая налогомъ, должна быть взята, и вопросъ только въ томъ, должна-ли она быть уплачена отдѣльными лицами изъ ихъ прибыли, или изъ возвышения цѣны на товары, на которые расходуется прибыль.

Налогъ во всякой формѣ представляетъ не болѣе, какъ выборъ между тѣмъ или другимъ зломъ; если онъ не действуетъ на прибыль или на другіе источники дохода, онъ долженъ простираться на расходъ; и если только тягость равномѣрна и не стѣсняетъ воспроизведенія, то безразлично—на что именно она будетъ возложена. Налоги на производство или на прибыль съ капитала, касаются-ли они прибыли непосредственно или косвенно, посредствомъ обложения земли или же ея продукта, имѣютъ то преимущество предъ другими налогами, что если только обложены налогомъ и всѣ другіе доходы, то ни одинъ классъ общества не можетъ избѣгнуть уплаты, и каждый вносить соотвѣтственно своимъ средствамъ.

Налоговъ на расходъ можетъ избѣгнуть скупой; онъ можетъ имѣть 10.000 ф. доходу въ годъ и расходовать только 300 ф.; но онъ не можетъ избѣгнуть налоговъ на прибыль прямыхъ или косвенныхъ; онъ будетъ уплачивать ихъ, или отдавая часть, или цѣнность части своего продукта; или вслѣдствіе возвышенія цѣнъ на предметы, необходимые для производства, прекратится для него возможность продолжать накопленіе въ прежнемъ размѣрѣ. Въ самомъ дѣлѣ, онъ будетъ, можетъ быть, располагать доходомъ той же цѣнности, но не будетъ располагать прежнимъ количествомъ труда, прежнимъ количествомъ материала, при помощи которого употребляется этотъ трудъ.

Если страна отѣлена отъ всѣхъ другихъ и не имѣть никакой торговли ни съ кѣмъ изъ своихъ сосѣдей, то она низачто не освободится ни отъ какой части своихъ налоговъ. Часть продукта ея почвы и труда будетъ посвящена на услуги государства, и я продолжаю думать, что если только налогъ не угнетаетъ неравномѣрно того класса, который накапливаетъ и сберегаетъ, то ложится-ли онъ на прибыль, на земледѣльческіе или на мануфактурные товары, — это имѣть лишь второстепенное значеніе. Если я имѣю 1000 ф. дохода въ годъ и долженъ платить 100 ф. налога, то составляетъ маловажную разницу, плачу-ли я его изъ своего дохода, оставляя себѣ лишь 900 ф., или же плачу лишнихъ 100 ф. за свои земледѣльческіе или мануфактурные товары. Если 100 ф. представляютъ справедливую мѣру моего участія въ расходахъ страны, то достоинство обложения должно заключаться въ установленіи достовѣрности того, что я уплачу эти 100 ф., ни больше, ни менѣе; а это никакимъ способомъ не можетъ быть достигнуто столь вѣрно, какъ при помощи налога на задѣльную плату, прибыль или сырья произведенія.

Четвертое и послѣднее возраженіе, которое остается упомянуть, слѣдующее: вслѣдствіе возвышенія цѣны сировья, возрастаютъ цѣны всѣхъ товаровъ, въ составъ которыхъ входитъ сировье, и что вслѣдствіе этого мы не можемъ встрѣтиться на равныхъ условіяхъ съ иноzemнымъ фабрикантомъ на общемъ рынке:

Прежде всего, хлѣбъ и *все* внутренніе товары не могли бы въ дѣйствительности подняться въ цѣнѣ безъ прилива драгоцѣнныхъ металловъ, потому что прежнее количество денегъ не могло бы обращать прежняго количества товаровъ по высокой, какъ и по низкой цѣнѣ, а драгоцѣнныхъ металловъ никогда нельзя было бы купить за дорогіе товары. Когда требуется больше золота, то оно получается вслѣдствіе уплаты большаго, а не меньшаго количества другихъ товаровъ въ обмѣнъ за него. Недостатка въ деньгахъ нельзя было бы также устранить посредствомъ бумаги, потому что не бумага регулируетъ цѣнность золота какъ товара, а золото регулируетъ цѣнность бумаги. И такъ, еслибы цѣнность золота могла понизиться, то присоединеніе въ обращенію бумаги непремѣнно сопровождалось бы обезцѣненіемъ ея. Но что цѣнность золота не могла бы понизиться, становится ясно, если обратить вниманіе на то, что цѣнность золота, какъ товара, должна регулироваться количествомъ товаровъ, которые должны быть даны иностранцамъ въ обмѣнъ за него. Когда золото дешево, товары дороги: а когда золото дорого, товары дешевы, и цѣна ихъ падаетъ. Но вѣдь не указано ни одной причины, почему бы иностранцамъ продавать свое золото дешевле, чѣмъ обыкновенно, и не кажется вѣроятнымъ, чтобы къ нимъ былъ приливъ золота. Безъ такого прилива не можетъ быть увеличенія въ его количествѣ, не можетъ упасть его цѣна, не можетъ возрасти общая цѣна товаровъ. <sup>1)</sup>

Вѣроятнымъ дѣйствиемъ налога на сырья произведенія было бы возвышеніе цѣны ихъ и всѣхъ товаровъ, въ составъ которыхъ входятъ сырья произведенія,—но не въ такой степени, какая соотвѣтствовала бы налогу; между тѣмъ, какъ другіе товары, куда не входитъ сырой продуктъ, каковы произведенія изъ металла или изъ глины,

<sup>1)</sup> Могутъ усомниться, дѣйствительно-ли увеличеніе цѣны товаровъ, зависящее только отъ налога, потребовало-бы болѣе денегъ для обращенія ихъ. Я думаю, что нѣтъ. *Авт.*

упали-бы въ цѣнѣ; такъ что прежняго количества денегъ было-бы достаточно для всего обращенія.

Налогъ, который имѣлъ-бы слѣдствіемъ возвышеніе цѣны всего внутренняго производства, препятствовалъ-бы вывозу лишь весьма короткое время. Еслибы товары возрасли внутри страны, ихъ нельзя было-бы немедлено вывозить съ выгодою, потому что они подвергались бы дома такому бремени, отъ которого за границей они были-бы свободны. Налогъ произвѣль-бы дѣйствіе одинаковое съ такимъ измѣненіемъ цѣнности денегъ, которое не было-бы общимъ для всѣхъ странъ, но ограничивалось-бы какой-нибудь одной. Еслибы Англія была такой страной, то она не могла-бы продавать, по могла-бы покупать, потому что предметы ввоза не поднялись-бы въ цѣнѣ. При подобныхъ обстоятельствахъ однаъ только деньги можно было-бы вывозить въ обменъ за иноземные товары, но это такая отрасль торговли, которую нельзя продолжать долго; деньги народа не могутъ быть истощены, потому что послѣ ухода извѣстнаго количества ихъ, цѣнность остатка возрастетъ, и слѣдствіемъ будетъ такая цѣна товаровъ, что снова явится возможность вывозить ихъ съ выгодой. Когда, слѣд., деньги поднялись-бы, намъ незачѣмъ было-бы продолжать вывозить ихъ въ обменъ за товары, но мы стали-бы вывозить тѣ фабрикаты, цѣна которыхъ первоначально поднималась, вслѣдствіе возвышенія цѣны сырыхъ продуктовъ, изъ которыхъ они производились, и затѣмъ опять понизились, вслѣдствіе вывоза денегъ.

Но могутъ возразить, что когда цѣнность денегъ такъ поднимется, то она поднимется въ отношеніи къ заграничнымъ, какъ и къ домашнимъ товарамъ, и что, слѣд., прекратится всякое поощреніе ввоза иностраннѣхъ товаровъ. Такъ, если мы предположимъ, что ввозится изъ-за границы товаръ стоимостью во 100 ф. и продается у насъ за 120 ф., то мы прекратили-бы ввозъ его тогда, когда цѣнность денегъ такъ возвысится въ Англіи, что овъ будетъ продаваться у насъ всего за 100 ф.: по этого тогда не можетъ случиться. Мотивъ, побуждающій насъ ввозить товаръ, есть его относительная дешевизна за границей: сравненіе его цѣны за границей и дома. Если страна вывозить шляпы и ввозить сукно, она дѣлаетъ это потому, что она можетъ получить большие сукна, производя шляпы и обмѣнивая ихъ на сукно, чѣмъ еслибы она сама производила сукно. Если возвышеніе сировья, причиняетъ увеличеніе издержекъ въ производствѣ шляпъ, то оно причиняетъ так-

же увеличение издержекъ и въ производствѣ сукна. Еслибы, слѣд., оба товара изготавливались внутри страны, то они возвысились бы оба. Но одинъ изъ нихъ, будучи предметомъ нашего ввоза, не возвысился бы, когда цѣнность денегъ падала, и также не упалъ бы, когда она возрасла; ибо, благодаря тому, что онъ не упалъ бы, онъ снова сталь бы въ естественное отношеніе къ предмету вывоза. Возвышение сировья поднимаетъ шляпы отъ 30 до 33 шилл., или на 10 %. та же самая причина, еслибы мы производили сукно, подняла бы его отъ 20 до 22 шилл. за ярдъ. Это возвышение не нарушаетъ отношенія между сукномъ и шляпами: одна шляпа стоила прежде и продолжаетъ стоить  $1\frac{1}{2}$  ярда сукна. Но если мы станемъ ввозить сукно, цѣна его будетъ продолжать держаться уровня 20 шилл. безъ всякаго вліянія со стороны сначала упадка, затѣмъ возвышенія цѣнности денегъ; между тѣмъ какъ шляпы, которая поднялись отъ 30 шил. до 33, снова упадутъ до 30—пунктъ, па которомъ возстановится отношеніе между сукномъ и шляпами.

Для упрощенія разсмотрѣнія этого предмета я предполагалъ, что возвышение цѣнности сырого матеріала дѣйствовало бы въ одинаковыхъ пропорціяхъ на всѣ домашніе товары, т. е. если дѣйствіе на одинъ изъ нихъ состояло въ возвышениіи на 10%, то оно возвысило бы на 10% и всѣ остальные; но такъ какъ въ цѣнность товаровъ входитъ весьма различное количество сырого матеріала и труда, такъ какъ нѣкоторые товары, напр., всѣ тѣ, которые изготовлены изъ металловъ, остались бы безъ вліянія со стороны сырого продукта съ поверхности земли, то очевидно, что въ дѣйствіи, производимомъ на цѣнность товаровъ налогомъ на сировье, была бы величайшая разница. Коль скоро подобное дѣйствіе было произведено, оно поощрило бы или пристановило бы вывозъ извѣстныхъ товаровъ и несомнѣнно сопровождалось бы тѣмъ же неудобствомъ, какое сопровождаетъ обложение товаровъ; оно нарушило бы естественное отношеніе между цѣнностями каждого. Такъ, естественная цѣна шляпы, вмѣсто того, чтобы оставаться равною цѣнѣ  $1\frac{1}{2}$  ярда сукна, могла бы простираяться только на цѣнность  $1\frac{1}{4}$  ярда, или могла бы простираяться до цѣнности  $1\frac{3}{4}$  ярда,—и слѣд., скорѣе могло бы быть дано другое направленіе иностранной торговы. Всѣ эти неудобства, вѣроятно, не касались бы цѣнности вывоза или ввоза; они препятствовали бы только наилучшему распределенію капитала во всемъ мірѣ, которое никогда не регулировалось бы такъ хорошо, какъ тогда

когда каждый товаръ дѣйствительно свободно приспособлялся бы къ своей естественной цѣнѣ и быль-бы облегченъ отъ искусственныхъ стѣсненій.

И такъ, хотя возвышение цѣны нашихъ собственныхъ товаровъ вообще послужило-бы временнымъ препятствиемъ для вывоза и могло бы даже постоянно мѣшать вывозу нѣкоторыхъ отдѣльныхъ товаровъ, но не нарушило-бы существенно иностранной торговли и не поставило-бы насъ въ какія-нибудь сравнительные невыгоды, по крайней мѣрѣ, что касается соперничества на иностранныхъ рынкахъ.

## ГЛАВА X.

### Налогъ на ренту.

Налогъ на ренту оказывалъ-бы дѣйствіе только на ренту; онъ упалъ-бы всецѣло на землевладѣльца и его нельзя было-бы переложить на какой бы то ни было классъ потребителей. Землевладѣлецъ не могъ бы возвысить своей ренты, потому что не измѣнилъ-бы разности между продуктомъ съ земли, позже всѣхъ другихъ поступившей въ обработку, и продуктомъ съ земли всякаго другаго качества. Въ обработкѣ находится почва трехъ сортовъ № 1, 2 и 3, и приносить на одинъ и тотъ же трудъ 180, 170 и 160 кварт. пшеницы, но № 3 не платить ренты, и слѣд., остается безъ обложенія; а ренту № 2 нельзя поднять выше 10 кв., ренту № 1—20 кв. Подобный налогъ не могъ-бы возвысить цѣну сырого продукта, потому что, не платя ни ренты, ни налога, землевладѣлецъ № 3, ни въ какомъ случаѣ, не могъ-бы поднять цѣну произведенаго товара. Налогъ на ренту не могъ-бы помѣшать обработкѣ естественной почвы, потому что такая почва не платить ренты, и не могла-бы быть обложена. Еслибы въ обработку поступилъ № 4 и принесъ-бы 150 кв., то онъ не платилъ-бы налога вовсе; но для № 3 возникла-бы рента, и онъ началь-бы, вслѣдствіе этого, участвовать въ налогѣ.

Налогъ на ренту въ ея сложномъ видѣ препятствовалъ-бы землевладѣлю, потому что быль-бы налогомъ на прибыль землевладѣльца. Выраженіе „поземельная рента,” какъ я замѣтилъ въ другомъ мѣстѣ, примѣняется ко всей суммѣ цѣнности, поступающей къ землевладѣльцу въ уплату отъ фермера, между тѣмъ какъ ренту, въ строгомъ смыслѣ, со-

ставляетъ только часть ея. Постройки, ихъ принадлежности и другія издержки землевладѣльца въ строгомъ смыслѣ образуютъ часть капитала фермы и должны быть сдѣланы фермеромъ, если не сдѣланы землевладѣльцемъ. Рента есть сумма, уплачиваемая землевладѣльцу за пользованіе землею и единственно за пользованіе этого рода. Чѣд уплачивается ему сверхъ того, подъ видомъ ренты, составляетъ вознагражденіе за пользованіе постройками и пр., и есть на дѣлѣ прибыль на капиталъ землевладѣльца. Если при обложеніи ренты не проводится различія между тою частью, которая уплачивается за пользованіе землею, и тою, которая дается за пользованіе капиталомъ землевладѣльца, то часть налога падаетъ на прибыль землевладѣльца, и, такимъ образомъ, препятствуетъ земледѣлію, если только не возвышается цѣна сырыхъ произведеній. На той землѣ, за пользованіе которой ренты не платить, вознагражденіе подъ такимъ названіемъ можетъ быть дано землевладѣльцу за пользованіе его постройками. Постройки эти не были-бы сооружены и сырой продуктъ не сталъ-бы производиться на такой землѣ, еслибы продажная цѣна послѣдняго не только не возвращала всѣхъ обыкновенныхъ издержекъ, но и дополнительной—налога. Эта часть налога падаетъ не на землевладѣльца и не на фермера, а на потребителя сировья.

Едвали можно сомнѣваться, что въ случаѣ обложения ренты, землевладѣльцы скоро нащли-бы способъ проводить различіе между тѣмъ, что уплачивается имъ за пользованіе землею, и тѣмъ, что поступаетъ въ нихъ въ вознагражденіе за пользованіе постройками и улучшениями, которые были сдѣланы при помощи ихъ капитала. Произошло-бы одно изъ двухъ: или послѣдней части было-бы присвоено название ренты съ домовъ и построекъ, или на новой, только-что поступающей въ обработку, почвѣ не землевладѣлецъ, а фермеръ сооружалъ-бы подобныя постройки и дѣлали-бы улучшенія. Въ дѣйствительности могъ-бы расходоваться такимъ образомъ капиталъ землевладѣльца: номинально тратилъ-бы его фермеръ, но землевладѣлецъ снабдилъ-бы его средствами, или подъ видомъ займа, или же въ формѣ покупки анюттера на весь срокъ аренды. Но проводится-ли различіе или нѣть, существуетъ дѣйствительная разница между свойствами вознагражденія, получаемаго землевладѣльцемъ за эти два различные предмета, и нельзя почти сомнѣваться, что налогъ на дѣйствительную повременную ренту падаетъ цѣлкомъ на землевладѣльца, а налогъ на вознагражденіе, получаемое

землевладельцемъ за пользованіе тѣмъ его капиталомъ, который затраченъ въ ферму, падаетъ въ передовой странѣ на потребителя сырыхъ произведеній. Еслибы существовалъ налогъ на ренту, и не было бы принято никакихъ мѣръ къ подраздѣленію вознагражденія, которое уплачивается землевладельцу фермеромъ подъ именемъ ренты, то, на сколько онъ простирался бы на постройки и на другія принадлежности, онъ никогда не падалъ бы въ течевіи продолжительнаго времени на землевладельца, но уплачивался бы потребителемъ. Капиталъ, израсходованный на эти постройки и пр., долженъ приносить обыкновенную прибыль; но онъ пересталъ бы приносить эту прибыль на почвѣ, позже другихъ поступившей въ обработку, еслибы расходы на эти постройки и пр. не упали бы на фермера; а еслибы они упали на него, то фермеръ пересталъ бы получать свою обыкновенную прибыль съ капитала, еслибы только не могъ переложить ихъ на потребителя.

---

## ГЛАВА XI.

### Десятина.

Десятина есть налогъ на валовой продуктъ почвы и, подобно налогу на сырья произведенія, падаетъ цѣликомъ на потребителя. Отъ налога на ренту десятина отличается тѣмъ, что простирается и на такую почву, которой не касается налогъ на ренту, и возвышаетъ цѣну сировья, между тѣмъ какъ налогъ на ренту оставлялъ ее безъ измѣненія. Десятину платить какъ самая худшія, такъ и самая лучшая земля, и притомъ въ точномъ соотвѣтствіи съ количествомъ доставляемаго ими продукта; слѣд., десятина есть налогъ равномѣрный.

Если почва худшаго качества, или та, которая не платить ренты и которая регулируетъ цѣну хлѣба, приносить количество достаточное для доставленія фермеру обыкновенной прибыли на капиталъ—при цѣнѣ хлѣба по 4 ф. за квартеръ, то, по установленіи десятины, цѣна хлѣба должна возрасти до 4 ф. 8 ш., чтобы доставить прежнюю прибыль, потому что съ каждого квартера хлѣба земледѣлецъ долженъ уплачивать 8 ш. въ пользу церкви, а если онъ не будетъ получать прежней прибыли, то нѣтъ причинъ не покинуть ему своего занятія, такъ какъ въ другой отрасли промышленности онъ можетъ получить столько.

Единственная разница между десятиной и налогомъ на суровые состоитъ въ томъ, что первая есть перемѣнныи, второй же—постоянныи денежный налогъ. При неподвижномъ состояніи общества, когда легкость производства хлѣба не возрастаетъ и не уменьшается, результаты того и другаго налога должны быть совершенно одинаковы, потому что при такомъ положеніи всѣй цѣна хлѣба была-бы постоянна, а слѣд., и налогъ быль-бы также постояненъ. Но при состояніи упадка или при такомъ состояніи, когда въ земледѣліе вводятся крупныя усовершенствованія, и когда, слѣд., цѣнность сырого продукта понижается относительно другихъ вещей, десятина становится налогомъ болѣе легкимъ, нежели постоянный денежный налогъ, потому что еслибы цѣна хлѣба упала отъ 4 до 3 ф., то налогъ понизился-бы отъ 8 до 6 ш. При прогрессивномъ состояніи общества, не сопровождаемомъ никакими значительными улучшеніями, цѣна хлѣба поднялась-бы, и десятина стала-бы болѣе тяжелымъ налогомъ, нежели постоянный денежный. Еслибы хлѣбъ поднялся отъ 4 до 5 ф., то десятина поднялась-бы, для одной и той же почвы, отъ 8 до 10 ш.

На десятина, ни денежный налогъ не вносутся денежной ренты землевладѣльцевъ, но какъ та, такъ и другой повлекутъ за собою измѣненіе хлѣбной ренты. Мы уже видѣли какимъ образомъ дѣйствуетъ на хлѣбную ренту денежный налогъ, и очевидно, что подобное же дѣйствіе было-бы произведено и десятиной. Еслибы участки № № 1, 2, 3 доставляли 180, 170 и 160 кварт., то рента простиралась-бы на 20 кварт. для № 1 и на 10 кварт. для № 2; но по уплатѣ десятини, это отношеніе прекратилось-бы: ибо если взять  $\frac{1}{10}$  каждого изъ этихъ продуктовъ, то остатокъ будетъ составлять 162, 153, 144, и, слѣд., хлѣбная рента № 1 будетъ уменьшена до 18 кв., а № 2 до 9 кв. Но цѣна хлѣба возрасла-бы отъ 4 ф. до 4 ф. 8 ш.  $10\frac{2}{3}$  п., потому что 144 кв. такъ относятся къ 4 ф., какъ 160 кв. къ 4 ф. 8 ш.  $10\frac{2}{3}$  п., и слѣд., денежная рента осталась-бы прежняя, ибо она составляла бы 30 ф. на № 1 и 40 ф. на № 2.<sup>1)</sup>

Главное возраженіе противъ десятины то, что она не представляетъ собою постояннаго и единообразнаго налога, но что цѣнность ея увеличивается въ соответствии съ возрастающею трудностью производства хлѣба. Если трудность эта такова, что цѣна хлѣба составляетъ

1) 18 кв. по 4 ф. 8 ш.  $10\frac{2}{3}$  п. и 9 кв. по 4 ф. 8 ш.  $10\frac{2}{3}$  п. *дес.*

4 ф., то налогъ будетъ равняться 8 шил., если цѣна хлѣба увеличивается до 5 ф., то налогъ составляетъ 10 ш., и если цѣна хлѣба достигаетъ 6 ф., то налогъ простирается до 12 ш. Не только возрастаетъ цѣнность налога, но и вся сумма его становится болѣе значительною, такъ что когда обрабатывался участокъ № 1, то налогъ получался только съ 180 кв., когда воздѣльвался № 2, то налогъ взимался съ  $180 + 170$  или съ 350 кв., а когда поступилъ въ обработку № 3, то налогъ взимался уже съ  $180 + 170 + 160$  или съ 510 кв. Не только увеличивается сумма налога отъ 100.000 до 200.000 кв., когда возрастаетъ продуктъ отъ 1 до 2 милл. кв., но въ соотвѣтствіи съ излишкомъ труда, необходимымъ на производство втораго миллиона, относительная цѣнность сырыхъ произведеній почвы возвышается такъ, что 200 т. кварт., хотя по количеству и превышаютъ прежній размѣръ налога—100 т. только вдвое, но могутъ пріобрѣсти тройную цѣнность.

Еслибы равная цѣнность взималась въ пользу церкви какими-либо другими способами и возрасала-бы, подобно десятинѣ, въ соотвѣтствіи съ трудностью обработки, то результатъ быль-бы совершенно одинъ и тотъ же, и, слѣд., было-бы ошибкой полагать, что десятина, потому что взимается съ земли, наносить болѣшій ущербъ землевладѣлю, нежели равный ей другой налогъ, взимаемый какъ-нибудь иначе. Въ томъ и другомъ случаѣ церковь постоянно получала-бы все болѣшую да болѣшую часть продукта почвы и труда страны. Въ прогрессивномъ состояніи общества чистый продуктъ земли постоянно уменьшается, въ отношеніи къ валовому продукту, но въ послѣднемъ счѣтѣ всѣ налоги падаютъ на чистый продуктъ, все равно, находится-ли страна на пути развитія или въ неподвижномъ состояніи. Налогъ, возрастающій одновременно съ валовымъ доходомъ и падающей на чистый доходъ, долженъ быть по необходимости весьма тяжелымъ и крайне притѣснительнымъ налогомъ. Десятина составляетъ  $\frac{1}{10}$  валового, а не чистаго продукта, и слѣд., по мѣрѣ того, какъ возрастаетъ общественное богатство, она прогрессивно должна поглощать болѣе значительную часть чистаго продукта, хотя бы и оставалась въ одномъ и томъ же отношеніи къ валовому продукту.

Какъ на вредный для землевладѣльца налогъ можно также смотрѣть на десятину въ томъ отношеніи, что она дѣйствуетъ подобно преміи за ввозъ, облагая туземный хлѣбъ, между тѣмъ какъ ввозимый въ страну иностранный не платить никакого налога; и еслибы, въ ви-

дахъ защиты землевладѣльца отъ послѣдствій уменьшенія спроса на землю, которое должна причинить эта премія, государство обложило-бы подобнымъ же налогомъ и хлѣбъ внѣшняго привоза, то не могло-бы быть мѣры болѣе справедливой и правильной, потому что все приносимое такимъ налогомъ государству уменьшало-бы другіе налоги, необходимые на правительственные расходы; но еслибы подобный налогъ быъ обращенъ единственно на увеличеніе доходовъ духовенства, то онъ дѣйствительно могъ-бы увеличить, въ концѣ концовъ, общую сумму продуктовъ, не уменьшилъ-бы часть, приходящуюся на долю производительныхъ классовъ.

Еслибы торговля сукномъ была совершенно свободна, то наши фабриканты могли-бы продавать его дешевле, чѣмъ при ввозѣ изъ-за границы. Еслибы взимался налогъ съ туземнаго фабриканта и не взимался-бы съ негоціанта, ввозящаго сукно, то всѣ капиталы, помѣщенные въ суконной промышленности, были-бы насильственно переведены въ какія-нибудь другія отрасли, и тогда заграничное сукно стало-бы дешевле туземнаго. Но еслибы на заграничное сукно былъ также установленъ налогъ, то внутри страны снова возникла-бы суконная промышленность. Потребитель предпочиталъ сначала покупать туземное сукно потому, что оно было дешевле заграничнаго; потомъ онъ стаѣ-бы покупать заграничное сукно, такъ какъ, не платя никакого налога, оно было-бы дешевле, нежели туземное, обремененное налогомъ; въ концѣ концовъ, онъ снова обратился-бы къ домашнему сукну, потому что при обложеніи какъ заграничнаго, такъ и домашнаго, второе было-бы дешевле. Въ послѣднемъ случаѣ потребитель платилъ-бы большую цѣну за сукно, но весь излишекъ платежа принадлежалъ-бы государству. Во второмъ случаѣ онъ платить болѣе, нежели въ первомъ, но этотъ излишекъ не получается государствомъ: это увеличеніе цѣны есть слѣдствіе трудности производства, наступившей потому, что тяжесть налога лишила страну возможности производить съ меньшими издержками.

## ГЛАВА XII.

### Поземельный налогъ.

Поземельный налогъ, взимаемый пропорціонально поземельной рентѣ и подвергающійся измѣненію вмѣстѣ съ нею, есть на самомъ дѣлѣ

налогъ на ренту, а какъ такой налогъ не можетъ быть взятъ ни съ той земли, которая не платить ренты, ни изъ продукта того капитала, который употребляется на землю съ единственюю цѣлью получить прибыль, и который никогда не платить ренты, то, слѣд., онъ никакъ не можетъ имѣть вліянія на цѣну сировыи, и долженъ всецѣло падать на землевладѣльцевъ. Такой налогъ ничѣмъ не отличается отъ налога на ренту. Но если поземельный налогъ взимается со всѣхъ обрабатываемыхъ земель, то какъ бы онъ уменьшъ ни былъ, опять становится налогомъ на продукты и, слѣд., возвышаетъ ихъ цѣну. Если участокъ, возвѣщанный позже другихъ, есть № 3, то хотя бы онъ и не платиль ренты, онъ не можетъ, по введеніи налога, подвергаться обработкѣ и приносить обыкновенный уровень прибыли, если только не возвышается въ соотвѣтствіи съ налогомъ и цѣна продукта. Или прекратится привлѣкательность капитала въ это помѣщеніе, если цѣна хлѣба не возрастеть вслѣдствіе спроса, достаточнаго для доставленія обычной прибыли; или, если капиталъ уже затраченъ въ землю, то онъ будетъ извлеченъ изъ нея для болѣе выгоднаго употребленія. Налогъ не можетъ пасть на землевладѣльца потому, что, согласно предположенію, землевладѣлецъ не получаетъ ренты. Такой налогъ можетъ соразмѣряться съ качествомъ почвы и съ количествомъ ея продукта, и въ такомъ случаѣ онъ ничѣмъ не отличается отъ десятины; или же онъ можетъ быть постояннымъ налогомъ съ акра со всей обработанной земли, каково бы ни было ся качество.

Поземельный налогъ послѣдняго рода былъ бы очень не равномѣренъ и противорѣчилъ бы одному изъ 4-хъ правилъ, относительно налоговъ вообще, которымъ, слѣдуя *Ад. Смиту*, должны подчиняться всѣ налоги. Вотъ эти четыре правила.

1. „Поданные всякого государства должны способствовать своими взносами поддержанію правительства, по возможности, наиболѣе пропорционально средствамъ каждого.

2. „Налогъ, возлагаемый на каждого плательщика, долженъ быть опредѣленный, а не случайный.

3. „Каждый налогъ долженъ быть взимаемъ въ наиболѣе удобное для плательщика время и наиболѣе удобнымъ для него способомъ.

4. „Налогъ долженъ быть приспособленъ такъ, чтобы извлекалось изъ кармана народа и задерживалось, по возможности, меныше сверхъ того, что поступаетъ въ государственное казначейство.

Если со всѣхъ обрабатываемыхъ земель взимается одинаково и совершенно независимо оть различія въ ихъ качествѣ равномѣрный по-земельный налогъ, то цѣна хлѣба возвысится пропорціонально налогу, платимому земледѣльцемъ за землю худшаго качества. Земли различнаго качества, на которыхъ затрачены одинаковые капиталы, приносить весьма различныя количества сырыхъ продуктовъ. Если земля, приносящая при помошіи извѣстнаго капитала 1000 кв. хлѣба, станетъ платить 100 ф. налога, то хлѣбъ возвысится на 2 ш. за квартерь, для того, чтобы вознаградить фермера за налогъ. Но, употребивъ тотъ же капиталъ въ землю лучшаго качества, можно получить 2000 кв. хлѣба, которые, возвысились въ цѣнѣ на 2 ш. за кв., дадутъ 200 ф., между тѣмъ какъ налогъ, взимаемый одинаково и съ той и съ другой земли, останется 100 ф., какъ для лучшей, такъ и для худшей почвы. Такимъ образомъ потребитель не только будетъ уплачивать издержки государства, но будетъ, сверхъ того, платить и фермеру лучшаго изъ этихъ участковъ во все времена его аренды по 100 ф. въ годъ, которые поступятъ въ послѣднѣй счѣтѣ въ ренту землевладѣльца. Такого рода налогъ противорѣчилъ бы 4-му правилу *Ад. Смита*, потому что онъ извлекалъ-бы изъ народнаго кармана большую цѣнность нежели та, какая поступаетъ въ государственное казначейство. Такъ-называемая *taille* во Франціи до революціи была такого рода налогъ: обложены были только земли, не принадлежащи дворянамъ, цѣна продуктовъ почвы возвышалась пропорціонально налогу и, слѣд., тѣ земли, которыхъ не платили налога, приносили болѣе высокую ренту. Налогъ въ сырья произведенія, также, какъ и десятина, не представляетъ вовсе подобнаго затрудненія: оба они увеличиваютъ цѣну сырыхъ произведеній, но они берутъ съ почвы всякого качества не болѣе того, что соответствуетъ дѣйствительному производству почвы, а не соразмѣряются съ продуктомъ почвы, наименѣе плодородной.

Исходя изъ той особенной точки зренія, съ которой онъ разсматривалъ ренту, и упустивъ изъ виду, что въ каждой странѣ расходуется много капитала на землю, не приносящую ренты, *Ад. Смитъ* пришелъ къ заключенію, что вскій налогъ съ земли, облагается-ли имъ непосредственно земля, подъ видомъ поzemельного налога или десятины, продуктъ или прибыль фермера,—неизбѣжно падаетъ на землевладѣльца, который во всѣхъ этихъ случаяхъ бываетъ дѣйствительнымъ платильщикомъ налога, хотя номинально налогъ вообще уплачивается ферме-

ромъ. «Налоги на продукты земли», говорить онъ, «въ действительности суть налога на ренту, и хотя они могутъ первоначально выплачиваться фермеромъ, но, въ концѣ концовъ, они падаютъ на землевладѣльца. Когда приходится отложить известную часть произведеній земли для уплаты налога, то фермеръ старается рассчитать какъ можно ближе, какъ велика можетъ быть, среднимъ числомъ, ежегодная цѣнность этой части, и затѣмъ вычитаетъ ее изъ ренты, которую соглашается платить землевладѣльцу. Нѣть ни одного фермера, который не вычислилъ бы заблаговременно, какъ велика можетъ быть церковная десятина, представляющая налогъ такого рода». Не подлежитъ никакому сомнѣнію, что фермеръ рассчитываетъ всѣ свои вѣроятныя издержки, когда сговаривается съ землевладѣльцемъ относительно размѣра ренты за ферму; и если уплата церковной десятины или уплата налога на произведенія почвы не возвѣщается увеличеніемъ относительной цѣнности продуктовъ его фермы, то онъ естественно постараится вычесть сумму этихъ налоговъ изъ ренты. Но въ томъ-то именно и заключается спорный вопросъ, вычтеть ли фермеръ предварительно всѣ эти налоги изъ суммы ренты, или же будетъ вознагражденъ болѣе высокую цѣнью продуктовъ. На основаніи приведенныхъ выше доводовъ мнѣ кажется несомнѣннымъ, что слѣдствиемъ этихъ налоговъ было бы возвышеніе цѣнъ продуктовъ, и что, слѣд., этотъ важный вопросъ представлялся *Ад. Смиту* въ ложномъ свѣтѣ.

Вѣроятно, подъ вліяніемъ именно этого взгляда, *Ад. Смитъ* утверждалъ, «что десятина и всякий другой поземельный налогъ того же рода подъ видомъ совершенного равенства представляютъ чрезвычайно неравномѣрные налоги, таъ какъ опредѣленная часть произведеній, смотря по различнымъ обстоятельствамъ, представляетъ вовсе не одинаковую часть ренты». Я старался показать, что подобные налоги не падаютъ на различные классы фермеровъ и землевладѣльцевъ съ неодинаковою тягостью, потому что и тѣ и другие вознаграждаются возвышениемъ цѣнъ сырыхъ продуктовъ и участвуютъ въ уплатѣ налога лишь въ той пропорціи, въ какой являются потребителями этихъ продуктовъ. На сколько измѣняется задѣльная плата, а чрезъ ея посредство и уровень прибыди, землевладѣльцы представляютъ скорѣе классъ, специально освобожденный отъ налога, чѣмъ принимающій въ немъ полное участіе. Часть налога, падающая на такихъ рабочихъ, которые, по недостаточности средствъ, не могутъ участвовать въ налогахъ, то-

жится на прибыль съ капитала; часть эта уплачивается исключительно тѣми, доходъ которыхъ вытекаетъ изъ употребленія капитала и, слѣд., нисколько не обременяетъ собою землевладѣльцевъ.

Но изъ такого взгляда на десятину и налоги на землю и на ея произведенія не слѣдуетъ заключать, что эти налоги не мѣшаютъ обработкѣ земли. Всё, что увеличиваетъ мѣновую цѣнность всякаго рода товаровъ, на которые существуетъ всеобщій сильный спросъ, имѣть стремлениемъ препятствовать, какъ земледѣлію, такъ и производству вообще; но это зло сопряжено со всяkimъ налогомъ и не ограничивается именно тѣми, о которыхъ мы теперь говоримъ.

Въ самомъ дѣлѣ, зло это можно рассматривать, какъ неизбѣжное неудобство, сопровождающее взиманіе и расходованіе государствомъ всякаго налога. Каждый новый налогъ является новою тягостью для производства и увеличиваетъ естественную цѣну. Часть труда страны, которою прежде могъ располагать плательщикъ налога, поступаетъ въ распоряженіе государства, и, слѣд., не можетъ быть употреблена производительно. Эта часть можетъ возрасти до такой степени, что не будетъ болѣе оставаться достаточного излишка продукта для поощренія усилий тѣхъ лицъ, которыхъ обыкновенно увеличиваютъ національный капиталъ государства посредствомъ сбереженія. Къ счастью, ни въ одной свободной странѣ размѣръ налоговъ никогда не былъ такъ великъ, чтобы слѣдствіемъ его было непрерывное изъ года въ годъ уменьшеніе народнаго капитала. Подобное обремененіе налогами не могло бы выноситься долго, а еслибы выносилось, то оно поглощало бы такую большую часть ежегоднаго продукта страны, что наступали бы ужасная нищета, голодъ и уменьшеніе народонаселенія.

«Поземельный налогъ», говоритъ *Ад. Смитъ*, «взимаемый съ каждого округа въ определенныхъ и неизмѣнныхъ размѣрахъ, подобно существующему въ Великобританіи, могъ быть весьма равномѣренъ въ эпоху своего установления, но вслѣдствіи онъ естественно становится неравномѣрнымъ, по причинѣ неодинаковой степени улучшения или запущенности земледѣлія въ различныхъ частяхъ страны. Оценка, по которой определена была поземельная подать въ Англіи по различнымъ графствамъ и приходамъ постановленіемъ IV года Вильгельма и Маріи, была въ высшей степени неравномѣрна даже въ ту эпоху, когда она была первоначально сдѣлана. Въ этомъ отношеніи налогомъ нарушился первый изъ четырехъ вышеприведенныхъ законовъ, но онъ совершенно

согласовался съ тремя остальными. Онъ былъ опредѣленъ самымъ точнымъ образомъ. Время его взиманія въ сроки, въ которые уплачивалась рента, было весьма удобно для плательщика. Хотя въ дѣйствительности налогъ этотъ всегда падалъ на землевладѣльцевъ, по онъ вносился фермеромъ и показывался имъ въ счетѣ при уплатѣ ренты.

Если фермеръ перелагаетъ налогъ не на землевладѣльца, а на потребителя, то налогъ, если онъ не быть неравномѣрнъ съ самаго начала, никогда не можетъ стать такимъ, ибо разъ цѣна произведенія увеличилась пропорціонально налогу, она впослѣдствіи уже не будетъ измѣняться по этому поводу. Будучи неравномѣрнымъ, этотъ налогъ, какъ я старался уже показать, повлекъ-бы за собою нарушеніе четвертаго изъ упомянутыхъ правилъ, но оставилъ-бы неприосновеннымъ первое изъ нихъ. Онъ можетъ брать у народа болѣе, нежели приносить государственному казначейству, но онъ не упадетъ неравномѣрно ни на какой отдельный классъ плательщиковъ податей. Мне кажется, что *Сэй* неправильно понялъ природу и дѣйствіе поземельного налога въ Англії, высказывая слѣдующее мнѣніе: «многіе писатели приписываютъ этой неизмѣнной одѣнкѣ высокое положеніе, котораго достигло земледѣліе въ Англії. Что она значительно благопріятствовала ему, въ этомъ нельзя сомнѣваться. Но что сказали-бы мы правительству, которое обратилось-бы къ мелкому промышленнику съ такою рѣчью: Ваши незначительные капиталы позволяютъ вамъ вести лишь весьма ограниченный промыселъ, и вслѣдствіе этого ваше участіе въ налогахъ также весьма незначительно. Занимайте и накопляйте капиталы, расширите вашу промышленность до такихъ предѣловъ, чтобы она приносила вамъ громадную прибыль,—взносы ваши навсегда остаются одни и тѣ же. Еще болѣе, когда ваши наследники вступятъ въ обладаніе вашими доходами и еще увеличатъ ихъ, то оцѣнка этихъ доходовъ не будетъ превышать ту, какой подвергаются они теперь, и наследники ваши не будутъ обременены большою тягостю налоговъ.—Безъ сомнѣнія, это было-бы большимъ поощреніемъ фабричной и торговой промышленности, но на сколько это было-бы справедливо? Неужели, нельзя было-бы достигнуть ихъ развитія иными средствами? Не сдѣлала-ли-бы въ тоже время въ самой Англії мануфактурная и торговая промышленность такихъ же быстрыхъ успѣховъ, не пользуясь подобною несправедливою милостью? Землевладѣлецъ своими заботами, бережливостью и искусствомъ увеличиваетъ свой годовой доходъ на 5000 фр.

Если государство требуетъ у него  $\frac{1}{5}$  часть этого болѣе значительнаго дохода, то не остается ли ему еще 4000 фр. для поощренія дальнѣйшихъ его усилий?»

Сэй предполагаетъ, что землевладѣльцъ увеличиваетъ свой годичный доходъ до 5000 фр. своими заботами, бережливостью и искусствомъ; но землевладѣльцу нѣть возможности употребить въ дѣло свои заботы, бережливость и искусство на своей землѣ, если только онъ не завѣдуетъ ею самъ; но и въ такомъ случаѣ онъ производить улучшеніе въ качествѣ фермера и капиталиста, а не въ качествѣ землевладѣльца. Непонятно, какимъ образомъ могъ-бы онъ увеличить въ такой степени произведеній своей фермы, посредствомъ какого-то особеннаго искусства съ своей стороны, не увеличивъ сначала затраченного въ нее капитала. Если возрастаетъ его капиталъ, то болѣе значительный доходъ его можетъ находиться въ той же пропорціи къ болѣе значительному капиталу, въ какой находится доходъ всѣхъ другихъ фермеровъ къ ихъ капиталамъ.

Еслибы была принята въ руководство мысль Сэя, и еслибы государство потребовало отъ фермера пятой части его болѣе значительнаго дохода, то подобный налогъ быль-бы несправедливъ, потому что не касался-бы прибыли другихъ отраслей промышленности. Всѣ земли равно подлежали-бы налогу, какъ приносящія мало, такъ и приносящія много, и нѣкоторыя земли не давали-бы вознагражденія за налогъ черезъ переложеніе его на ренту, потому что не давали-бы ренты. Частный налогъ на прибыль никогда не падаетъ на ту отрасль промышленности, которая облагается имъ, потому что промышленникъ или оставить это занятіе, или вознаградить себя за налогъ. Но тѣ, которые не платятъ ренты, могли-бы вознаградить себя только возвышенiemъ цѣны продуктовъ, и въ такомъ случаѣ предлагаемый Сэемъ налогъ падаль-бы на потребителя, не касаясь ни землевладѣльца, ни фермера.

Еслибы предполагаемый налогъ быль увеличенъ соотвѣтственно возрастанію количества или цѣнности сырыхъ произведеній, то онъ иными не отличался-бы отъ десятины и быль-бы также точно переложенъ на потребителя. Упадеть-ли подобный налогъ на валовой или на чистый продуктъ почвы, онъ одинаково будетъ налогомъ съ потребленія и коснется землевладѣльца и фермера не больше, чѣмъ всѣ другіе налоги на сырья произведенія.

Еслибы земля вовсе не облагалась налогами, и та же сумма взималась бы другими способами, то земледѣліе процвѣтало бы, по меньшей мѣрѣ, такъ же, какъ прежде, ибо невозможно, чтобы какой бы то ни было поземельный налогъ служилъ поощренiemъ земледѣлію. Уменьшенный налогъ можетъ не представлять и, вѣроятно, не представляетъ большого препятствія производству, но онъ и не поощряетъ его никакъ.—Англійское правительство не держало рѣчей подобныхъ тѣмъ, которая приписывается ему *Сэй*. Оно не обѣщало освободить земледѣльческій классъ и его преемниковъ отъ всѣхъ будущихъ налоговъ и взимать дальнѣйшіе взносы для удовлетворенія государственныхъ нуждъ съ другихъ классовъ общества;—оно сказали только слѣдующее: «мы не будемъ болѣе обременять землю такого рода налогами, но мы сохранимъ себѣ полную свободу заставлять васъ вносить въ другой формѣ всю сумму вашего участія въ покрытии будущихъ потребностей государства.»

Говоря о налогѣ натурой или о налогѣ на извѣстную часть продукта, совершенно тождественномъ съ десятиной, *Сэй* утверждаетъ: «этотъ способъ обложения кажется наиболѣе справедливымъ; но въ дѣйствительности нѣтъ другаго налога, который быль-бы справедливъ менѣе этого: онъ не обращаетъ никакого вниманія на затраты производства и сообразуется съ валовымъ, а не съ чистымъ доходомъ. Два земледѣльца производятъ сырья произведенія различного рода: одинъ обрабатываетъ посредственную землю подъ хлѣбъ, издержки его простираются въ годъ среднимъ числомъ до 8000 фр., онъ продаетъ свой сырой продуктъ за 12.000 и выручаетъ такимъ образомъ 4000 фр. чистаго дохода.

«Сосѣдъ его владѣеть лугами или лѣсами, которые приносятъ каждый годъ также 12.000 фр., но содержаніе которыхъ стоитъ ему только 2000 фр.; онъ получаетъ слѣд.. среднимъ числомъ 10.000 фр. чистаго дохода.

«Законъ повелѣваетъ взять натурой  $\frac{1}{12}$  часть всѣхъ произведеній земли. На основаніи этого закона первый земледѣлецъ внесетъ на 1000 фр. хлѣба, второй на такую же сумму сѣна, скота или лѣса. Въ результатѣ окажется, что у одного изъ нихъ взяли  $\frac{1}{4}$  часть его чистаго дохода—4000 фр., у другого же, доходъ которого простирался до 10.000 фр., только  $\frac{1}{10}$ . Доходъ есть чистая прибыль, остающаяся по возстановленіи капитала не менѣе какъ въ прежнемъ его видѣ. Рав-

няется ли доходъ купца суммъ всѣхъ продажъ, совершенныхъ имъ въ теченіи года? Разумѣется—нѣтъ. Доходъ его не превышаетъ излишка суммы его продажъ надъ его затратами, и лишь на этотъ остатокъ долженъ простиаться налогъ на доходъ.»

Ошибка, въ которую впаль въ этомъ случаѣ *Сэй*, состоять въ предположеніи, что такъ какъ цѣнность продуктовъ одной изъ этихъ двухъ фермъ по возстановленіи капитала превышаетъ цѣнность продуктовъ другой фермы, то поэтому чистый доходъ каждого изъ землѣдѣльцевъ долженъ различаться въ такомъ же отношеніи. Чистый доходъ владѣльцевъ и фермеровъ лѣсной земли можетъ значительно превышать чистый доходъ владѣльцевъ и фермеровъ полевой, но не въ соотвѣтствіи съ разницей въ ихъ рентѣ, а въ соотвѣтствіи съ разницей въ уровнѣ прибыли. *Сэй* совершенно пренебрѣгъ разсмотрѣніемъ разницы въ суммахъ ренты, которую платятъ эти земледѣльцы. Въ одномъ и томъ же помѣщеніи не можетъ быть двухъ различныхъ уровней прибыли, и, слѣд., когда цѣнность продукта находится въ различныхъ пропорціяхъ къ капиталу, то измѣняется рента, а не прибыль. Подъ такимъ предлогомъ могли-бы мы допустить, что одинъ человѣкъ получаетъ съ капитала въ 2.000 фр.—10.000 фр. чистаго дохода, тогда какъ другой съ капитала въ 8000 фр., только 4000 фр.? Еслибы *Сэй* обратилъ должное вниманіе на ренту, еслибы онъ, сверхъ того, изслѣдовалъ дѣйствіе, которое производилъ-бы подобный налогъ на цѣны различнаго рода сырыхъ произведеній, то онъ замѣтилъ-бы въ такомъ случаѣ, что налогъ этотъ совсѣмъ нельзя называть неравномѣрнымъ, и что сами производители участвуютъ въ немъ совершенно такъ же, какъ и всякий другой классъ потребителей.

## ГЛАВА XIII.

### О налогѣ на золото.

Подобно всякому другому затрудненію въ производствѣ, налогъ всегда приводить въ конечномъ счетѣ къ возвышенню цѣны товаровъ; но сколько пройдетъ времени до тѣхъ поръ, когда рыночная цѣна начнетъ соотвѣтствовать цѣнѣ естественной, это должно зависѣть отъ природы товара и отъ легкости, съ которой можетъ быть уменьшено количество его. Еслибы количество товара, обложенного налогомъ, не мо-

гло быть уменьшено, еслибы, напр., капиталъ фермера или капиталъ производителя пшанъ не могъ быть обращенъ на другое предпріятіе, то уменьшение, вслѣдствіе налога, прибыли того и другаго въ сравненіи съ общимъ ея уровнемъ—не повлекло бы за собой никакихъ результатовъ. Если только спросъ на икъ товары не увеличится, то они никогда не будутъ въ силахъ поднять рыночную цѣну хлѣба и пшанъ до уровня увеличенія естественной цѣны этихъ товаровъ. Еслибы они стали угрожать, что бросить свое дѣло и переведутъ свои капиталы въ болѣе благопріятныя отрасли промышленности, то на это посмотрѣли бы какъ на пустую угрозу, которую нельзя привести въ исполненіе, и, слѣд., уменьшеніе производства не возвысило бы цѣны.

Но количество всякаго рода товаровъ можетъ быть уменьшено, и капиталъ можетъ быть переведенъ изъ отрасли менѣе выгодной въ другую болѣе выгодную, хотя съ различною степенью скорости. Смотри по тому, насколько удобно предложеніе какого-нибудь товара подвергается уменьшению безъ затрудненія производства, цѣна его увеличится болѣе или менѣе быстро, когда производство станетъ болѣе затруднительнымъ вслѣдствіе налога или другой какой-нибудь причины. Такъ какъ хлѣбъ есть необходимъ нужный для всѣхъ предметъ, то налогъ едва ли будетъ имѣть значительное дѣйствіе на спросъ на хлѣбъ, и, слѣд., сниженіе хлѣбомъ, вѣроятно, не могло бы быть излишнимъ въ продолженіи долгаго времени даже въ такомъ случаѣ, когда производителямъ весьма трудно извлечь изъ земли свои капиталы. И такъ, цѣна хлѣба быстро возвысится вслѣдствіе налога, и фермеръ получитъ возможность переложить его на потребителя.

Еслибы рудники, доставляющіе намъ золото, находились въ Англіи, и еслибы золото было обложено налогомъ, то цѣнность его не могла бы возвыситься относительно другихъ вещей, пока не уменьшилось бы его количество. Именно таково было бы положеніе дѣла въ томъ случаѣ, когда золото употребляется въ качествѣ денегъ исключительно. Справедливо, что наименѣе производительные рудники, которые не платятъ ренты, не могли бы оставаться долѣе въ обработкѣ, потому что они не доставляли бы обыкновенной прибыли, пока не возвысилась бы на сумму равную налогу относительная цѣнность золота. Количество золота, а слѣд. и количество денегъ уменьшилось бы постепенно: въ первый годъ оно уменьшилось бы лишь незначительно, во второй нѣсколько болѣе и, наконецъ, цѣнность золота возвысилась бы пропор-

ционально налогу. Но въ промежуточную эпоху налогъ платили-бы землевладѣльцы или фермеры, и онъ не отагощалъ-бы собою тѣхъ, кто пользуется деньгами. Еслибы съ каждой тысячи квартеровъ хлѣба, производимаго въ странѣ въ настоящее время, и съ каждой тысячи квартеровъ хлѣба будущаго производства, правительство потребовало-бы налогъ въ 100 кв., то остальные 900 кв. обмѣнивались-бы на тоже самое количество товаровъ, которое прежде добывалось за 1000 кварт. Но еслибы такъ поступили съ золотомъ и еслибы съ каждой 1000 ф. звонкой монеты, находящейся въ странѣ или такой, которая была-бы ввезена впослѣдствіи, правительство потребовало-бы налогъ во 100 ф., то на остальные 900 ф. можно было-бы купить другихъ предметовъ лишь немногимъ болѣе того, что покупалось за ту же сумму до установления налога. Налогъ увалъ-бы на того, чье богатство состояло-бы изъ денегъ и продолжалъ-бы отагщать его собою до тѣхъ поръ, пока количество денегъ не уменьшилось-бы въ пропорціи увеличенія издержекъ, причиненныхъ налогомъ.

Это произошло-бы, быть можетъ, гораздо скорѣе съ металломъ, служащимъ деньгами, чѣмъ съ какими-нибудь другими товарами, потому что спросъ на деньги не есть спросъ на опредѣленное ихъ количество, подобно спросу на одежду или на пищу. Спросъ на деньги регулируется всецѣло ихъ цѣнностью, а цѣнность ихъ—количество ихъ. Еслибы цѣнность золота увеличилась вдвое, то половина его количества исполняла-бы прежнія функции въ обращеніи, а еслибы цѣнность его уменьшилась вдвое, то его потребовалось-бы вдвое болѣе. Еслибы рыночная цѣна хлѣба увеличилась на одну десятую вслѣдствіе налога или трудности производства, то сомнительно чтобы отъ этого произошло какое нибудь измѣненіе въ потребляемомъ количествѣ, такъ какъ, пожадавъ въ опредѣленномъ количествѣ хлѣба, всѣ продолжали-бы потреблять его столько же, сколько прежде, еслибы только хватало средствъ на покупку: но что касается звонкой монеты, то спросъ на нее вполнѣ соответствуетъ ея цѣнности. Никто не моръ потребить вдвое болѣе хлѣба, чѣмъ необходимо для поддержанія существованія; но каждый можетъ быть принужденъ употреблять вдвое, втрой и даже еще болѣе денегъ при покупкѣ и продажѣ прежнаго количества товаровъ.

Доказательство, которымъ я сейчасъ воспользовался, примѣняется только къ странамъ, гдѣ употребляются въ качествѣ денегъ драгоценные металлы и не существуетъ бумажныхъ денегъ. Золото таинъ же, какъ

и все прочие товары, имѣть такую рыночную цѣну, которая опредѣляется, въ послѣднемъ счетѣ, сравнительной степенью легкости и/и трудности производства, и хотя, благодаря его прочности и трудности уменьшить его количество, рыночная цѣнность его не очень подвержена колебаніямъ, но эта трудность еще значительно увеличивается вслѣдствіе того, что золото служить деньгами. Еслибы количество золота, находящагося на рынке единственно въ качествѣ товара, простиравось на 10.000 унцій, и еслибы потребленіе его въ нашей промышленности равнялось 2000 унцій въ годъ, то чрезъ уменьшеніе на сумму годичнаго снабженія, золото могло бы возвыситься въ цѣнности на одну четвертку часть или на 25%; но еслибы количество золота для удовлетворенія денежной функции простиравось-бы на 100.000 унцій, то цѣнность его увеличилась-бы на одну четверть не менѣе какъ въ 10 лѣтъ. Такъ какъ количество бумажныхъ денегъ весьма легко можетъ быть уменьшено, то цѣнность ихъ, хотя и регулируемая цѣнностью золота, возрасла-бы также быстро, какъ и цѣнность этого металла, еслибы, образуя лишь небольшую часть обращенія, онъ не имѣлъ бы значительного соотношенія съ деньгами.

Еслибы золото было продуктомъ только одной страны, и еслибы этотъ металль вездѣ употребляли въ качествѣ денегъ, то можно было бы обложить его очень значительнымъ налогомъ, который не падаль-бы ни на одну страну, за исключениемъ того размѣра, въ какомъ употреблялось-бы въ нихъ золото для промышленныхъ и домашнихъ цѣлей; что же касается до части его, которая употребляется въ видѣ денегъ, то хота-бы съ золота былъ взятъ значительный налогъ, но никто не платиль-бы его. Таково особенное свойство денегъ. Цѣнность всѣхъ другихъ товаровъ, количество которыхъ ограничено и не можетъ возрасти вслѣдствіе соперничества, зависитъ отъ вкуса, каприза и отъ средствъ покупателей; но деньги такой товаръ, увеличенія которого не желаетъ ни одна страна, да и не пуждается въ немъ, потому что нѣтъ никакой особенной выгоды употреблять 20 милл. орудія обращенія вместо 10 милл. Какая-нибудь страна могла бы располагать монополіей производства шелка или вина, но цѣны шелка и вина могли бы упасть вслѣдствіе каприза, моды или вкуса, которые заставили-бы предпочесть и замѣнить эти предметы сукномъ и водкой; то же самое могло бы случиться до извѣстной степени и съ золотомъ, насколько употребленіе его ограничивается потребностями промышленности; но пока золото

длужить орудиемъ мѣны, спросъ на него всегда есть дѣло необходимости, а не свободнаго выбора: вы принуждены принимать золото въ обмѣнъ за свои товары, и, слѣд., пельзъ положить предѣла увеличенію количества его, которое иностранная торговля можетъ заставить васъ принять, если цѣнность его понижается, и уменьшенію этого количества, если цѣна повышится. Вы можете дѣйствительно звонкую монету замѣнить бумажными деньгами; но этимъ способомъ вы не уменьшите и не можете уменьшить количества денегъ, потому что бумажные деньги регулируются цѣнностью мѣрила, за которое онъ обмѣниваются. Только возвышеніемъ цѣны товаровъ можете вы помѣшать вывозу ихъ изъ страны, гдѣ они покупаются за небольшое количество денегъ, въ другую, гдѣ они продаются дороже, и это возвышеніе можетъ произойти только вслѣдствіе привоза золотой монеты изъ-за границы, или выпуска или же увеличенія въ странѣ количества бумажныхъ денегъ. Если мы, слѣд., предположимъ, что золотые рудники находятся въ исключительномъ владѣніи испанского короля, что золото единственный металль, употребляемый въ качествѣ денегъ, и что оно облагается значительнымъ налогомъ, то естеств. цѣнность его сильно повысила-бы; а таѣь какъ рыночная цѣнность его въ Европѣ опредѣляется въ послѣднемъ счѣтѣ соответственно естественной цѣнности его въ Испанской Америкѣ, то Европа отдавала-бы болѣе товаровъ за известное количество золота. Но Америка не производила-бы прежняго количества золота, потому что цѣнность его могла-бы возрасти лишь въ соответствіи съ уменьшеніемъ количества его отъ увеличенія издержекъ производства. И такъ, Америка не получала-бы болѣе товаровъ, чѣмъ прежде въ обмѣнъ за все вывозимое ею золото, и можно-бы спросить, въ чёмъ же состоять въ такомъ случаѣ выгода Испаніи и ея колоній? Вотъ въ чёмъ: еслибы добывалось менѣе золота, то употреблялось-бы менѣе капитала на производство его; при помощи меньшаго капитала была-бы ввезена та же цѣнность въ европейскихъ товарахъ, какая ввозилась прежде при посредствѣ болѣе значительного, и, слѣд., всѣ продукты, добытые употребленіемъ капитала, извлеченаго изъ помѣщенія въ рудникахъ, были-бы для Испаніи выгоднымъ результатомъ налога, котораго она не могла-бы достичь въ такомъ размѣрѣ и такъ вѣрно при помощи монополіи на какіе-либо другие товары. Подобный налогъ, на сколько онъ касался-бы денегъ, не появляясь-бы за собою никакого неудобства для европейскихъ народовъ; они обладали-бы прежнимъ ко-

личествомъ товаровъ, и, слѣд., имѣли-бы тѣ же средства для удовлетворенія потребностямъ, какъ прежде; только обращеніе этихъ товаровъ совершалось-бы при меньшемъ количествѣ денегъ вслѣдствіе большей ихъ цѣнности.

Еслибы вслѣдствіе этого налога добывалась изъ рудниковъ только десятая часть того золота, которое добывается теперь, то цѣнность этой десятой части была-бы равна цѣнности всѣхъ десяти десятыхъ, производимыхъ въ настоящее время. Но испанскій король не есть исключительный владѣлецъ рудниковъ, доставляющихъ драгоценныя металлы, и еслибы онъ былъ имъ, то выгоды обладанія рудниками и права обложения налогомъ металловъ уменьшились-бы значительно вслѣдствіе общей замѣны ихъ въ той или въ другой степени бумажными деньгами. Соответствіе между естественной и рыночной цѣнной всѣхъ товаровъ всегда зависитъ отъ легкости, съ которой снабженіе можетъ увеличиваться или уменьшаться. Это дѣйствіе не можетъ при некоторыхъ обстоятельствахъ совершаться быстро по отношенію къ золоту, домамъ, труду и множеству другихъ предметовъ. Но не такъ бываетъ съ товарами, которые потребляются и воспроизводятся ежегодно, каковы, напр., шляпы, башмаки, сукно и хлѣбъ; предложеніе ихъ можетъ быть уменьшаемо, смотря по надобности, и промежутокъ времени, необходимый на сокращеніе предложения въ пропорціи увеличенія издержекъ производства, не можетъ быть значителенъ.

Налогъ на сырья произведенія съ поверхности земли падаетъ, какъ мы уже видѣли, на потребителя и нисколько не касается ренты, если только, уменьшая капиталъ на содержаніе труда, онъ не понизить этимъ задѣльной платы и не уменьшить народонаселенія, также какъ и спроса на хлѣбъ. Но налогъ на продуктъ золотыхъ рудниковъ, возышшая цѣнность этого металла, необходимо долженъ уменьшить спросъ на него и долженъ, слѣд., отвлечь капиталы отъ предпріятія, на которое они были посвящены. Еслибы даже Испанія извлекла всѣ вышеупомянутыя выгоды изъ налога на золото, то владѣльцы тѣхъ рудниковъ, изъ которыхъ быль-бы извлеченъ капиталъ, потеряли-бы всю свою ренту. Это быль-бы потеря отдельныхъ лицъ, но не цѣлаго народа, такъ какъ рента не есть вновь произведенное богатство, а только богатство, переведенное изъ рукъ въ руки. Король Испаніи и владѣльцы тѣхъ рудниковъ, разработка которыхъ продолжалась-бы, не только прі-

объели-бы все то, что произведено перемещеннымъ капиталомъ, но также и все то, что потеряли другіе владельцы.

Предположимъ, что разрабатываются рудники 1-го, 2-го и 3-го сортовъ, и доставляютъ 100, 80 и 70 фунтовъ (въсомъ) золота, и что, слѣд., рента № 1 равняется 30 ф., № 2—10. Предположимъ также, что налогъ, взимаемый съ каждого рудника въ дѣлѣ, составляетъ 70 ф. въ годъ, и что, слѣд., можно съ выгодой продолжать разработку только рудника № 1; явно, что съ этой минуты всякая рента прекращается. До установленія налога изъ каждыхъ 100 ф., производимыхъ въ рудникѣ № 1, ренты платилось 30 ф., и лицо, завѣдывающее разработкой, удерживало въ свою пользу 70 фунтовъ, сумму, равную продукту наименѣе производительного рудника. Но цѣнность того, что остается капиталисту рудника № 1, должна быть равна прежней, въ противномъ случаѣ ему нельзѧ было бы получать обыкновенной прибыли на капиталъ, и, слѣд., необходимо, чтобы, по уплатѣ 70 ф. налога изъ 100 фунтовъ, цѣнность оставънныхъ 30 равнялась цѣнности прежнихъ 70, и, слѣд., чтобы цѣнность всѣхъ 100 ф. равнялась прежней цѣнности 233 ф. Цѣнность эта могла-бы быть выше, но никакъ не ниже; въ послѣднемъ случаѣ разработка этого рудника прекратится. Будучи монопольнымъ товаромъ, золото могло-бы подняться выше своей естественной цѣнны и, слѣд., давать ренту, равную этому излишку, но если бы цѣнность его упала ниже естественной, то прекратилась бы затрата капитала въ рудникахъ. Употребивъ третью часть прежнаго труда и капитала, Испанія извлекала-бы изъ своихъ рудниковъ такое количество золота, какого было-бы достаточно для пріобрѣтенія въ обмѣпъ того же или почти того же количества товаровъ, которое она получала прежде. Она стала-бы богаче на весь продуктъ двухъ третей капитала, освобожденнаго отъ затраты въ рудникахъ. Еслибы цѣнность 100 ф. золота стала равна цѣнности 250 ф., добываемыхъ прежде, то доля испанскаго короля и/или королевскаго налога падала-бы тогда на подданныхъ короля, между тѣмъ, какъ наибольшая извлекалась-бы изъ лучшаго распределенія капитала. Счѣты Испаніи имѣли-бы слѣдующій видъ:

#### *Первоначальный продуктъ.*

**250 фунтовъ золота на цѣнность (примѣрную) 10.000 крд. сукна.**

*Новый продуктъ.*

|                                                                                                                                                                 |                   |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------|
| Двухъ капиталистовъ, отказавшихся отъ разработки рудниковъ, на цѣнность прежникъ 140 ф. золота равную . . . . .                                                 | 5.600 ярд. сукна. |
| Капиталиста, разрабатывающаго рудникъ № 1-й—30 ф. золота, цѣнность которого возрасла въ пропорціи 1: $2\frac{1}{2}$ , слѣд., въ настоящее время равна . . . . . | 3 000 ярд. сукна. |
| Королевскій налогъ—70 ф., цѣнность которого также увеличилась въ пропорціи 1 въ $2\frac{1}{2}$ , слѣд., равна . . . . .                                         | 7.000 ярд. сукна. |

Итого 15.600 ярд. сукна.

Изъ 7.000, полученныхъ королемъ, испанскій народъ заплатилъ-бы всего 1400, остальная 5600 были-бы чистой прибылью отъ освобожденного капитала.

Еслибы налогъ, вмѣсто того, чтобы быть постоянной суммой, взимаемой съ каждого рудника въ дѣлѣ, представлялъ извѣстную часть сего продукта, то количество этого продукта не уменьшалось-бы вслѣдствіе того немедленно. Еслибы взималась въ видѣ налога половина, четверть или третья продукта каждого рудника, то интересъ владѣльцевъ тѣмъ не менѣе состоялъ-бы въ томъ, чтобы извлекать изъ своихъ рудниковъ столько же металла, какъ прежде; но еслибы количество его не убывало, а только часть его переходила-бы отъ владѣльца къ королю, то металъ не возвышался-бы въ цѣнности; налогъ падалъ-бы на жителей колоніи и выгодъ не получалось-бы никакихъ. Подобный налогъ имѣлъ-бы то самое дѣйствіе, какое Ад. Смитъ приписываетъ налогамъ на сырые продукты, на поземельную ренту: онъ падалъ-бы исключительно на ренту съ рудниковъ. Еслибы его увеличить еще болѣе, то онъ не только поглотилъ-бы всю ренту, но еще лишилъ-бы хозяина рудника обыкновенной прибыли съ капитала, вслѣдствіе чего послѣдній извлекъ-бы своей капиталь изъ разработки золота. Еслибы этотъ налогъ сталъ еще значительнѣе, то онъ поглотилъ-бы ренту еще болѣе богатыхъ рудниковъ и повлекъ-бы за собою дальнѣйшее извлеченіе капитала; количество золота уменьшалось-бы такимъ образомъ непрерывно, а цѣнность увеличивалась-бы, и наступили-бы тѣ слѣдствія, на которыхъ мы уже указывали: часть налога уплатили-бы жители испанскихъ колоній, другая часть была-бы результатомъ нового произ-

водства, вслѣдствіе увеличенія силы дѣятеля, употребляемаго въ качествѣ орудія обмѣна.

Налоги на золото бывають двухъ родовъ: одни взимаются съ дѣйствительнаго количества золота, находящагося въ обращеніи, а другіе—съ количества, добываемаго ежегодно изъ рудниковъ. И тотъ, и другой стремятся уменьшить количество золота и увеличить его цѣнность; но ни одинъ изъ нихъ не увеличивать-бы цѣнности золота, еслибы не уменьшалось его количество. И такъ, впродолженіи пѣкотораго времени, пока не уменьшилось предложеніе золота, налоги эти падаютъ на владѣльцевъ денегъ; но въ послѣднемъ счетѣ, тою частью своею, которая постоянно ложится на общество, они уплачиваются владѣльцами рудниковъ посредствомъ уменьшенія ренты и покупателями тѣй части золота, которая служить товаромъ, удовлетворяющимъ потребностямъ роскоши людей, и не посвящается исключительно функции орудія обращенія.

## ГЛАВА XIV.

### О налогѣ на дома.

Кромѣ золота существуютъ и другіе товары, количество которыхъ нельзя уменьшить быстро; всякий налогъ на нихъ падаетъ поэтому на владѣльца, если только возвышение цѣны уменьшается спросъ.

Налогъ на дома есть налогъ такого рода: хотя онъ взимается съ жильцовъ, по вслѣдствіе пониженія ренты онъ часто падаетъ на землевладѣльца. Продуктъ земли потребляется и воспроизводится изъ года въ годъ, и тоже самое происходитъ со многими другими товарами; такъ какъ предложеніе ихъ можетъ быстро стать въ соотвѣтствіе съ уровнемъ спроса, то они не могутъ быть въ теченіи продолжительнаго времени выше своей естественной цѣны. Но налогъ на дома можетъ быть разсмотриваемъ какъ добавочная рента, уплачиваемая жильцомъ, дѣйствіе которой состоить въ уменьшепіи спроса на дома, которые приносятъ одинаковую годичную ренту, по пе въ уменьшеніи предложенія ихъ. Рента вслѣдствіе этого понижается, и часть налога уплачиваетсякосвенно землевладѣльцемъ

«Ренту съ домовъ», говорить *Адамъ Смитъ*, «можно раздѣлить на двѣ части, изъ коихъ одну можно правильно назвать рентою съ постройкой, другая же называется обыкновенно поземельной рентой. Рента

сь построекъ есть процентъ, или прибыль на капиталъ, затраченный на постройку дома. Для того, чтобы привести предпріятіе строителя къ одному уровню съ другими предпріятіями, необходимо, чтобы эта рента была достаточна: во 1-хъ, для уплаты такого же процента, какой получиль-бы онъ съ своего капитала, еслибы помѣстилъ его подъ хорошее обезпеченіе; во 2-хъ, для постояннаго поддержанія дома въ удовлетворительномъ состояніи, или, чтò одно и тоже, для возстановленія въ извѣстный періодъ лѣтъ капитала, употребленного на постройку дома.. » Еслибы случилось, что предпріятіе домостроителя принесло-бы въ извѣстное время болыпую прибыль, пежели отдача денегъ на проценты, то оно привлекло-бы вскорѣ столько капитала изъ другихъ отраслей промышленности, что прибыль эта возвратилась-бы къ своему настоящему уровню. Если же, напротивъ, оно приносить въ извѣстное время гораздо меньше, то другія отрасли извлекутъ изъ него въ непродолжительномъ времени столько капитала, что прибыль его снова поднимется. Вся та часть наемной платы, которая превышаетъ долю, достаточную для обыкновенной прибыли, естественно отойдетъ въ ренту, и въ тѣхъ случаяхъ, когда владѣлецъ земли и владѣлецъ построекъ суть два различныя лица, рента, большую частью, сполна уплачивается первому изъ нихъ. Въ деревняхъ, расположенныхъ въ нѣкоторомъ разстояніи отъ большихъ городовъ, гдѣ много свободной земли, такая поземельная рента едвали превышаетъ ту плату, какую приносило-бы застроенное мѣсто, еслибы поступило въ обработку. На дачахъ, находящихся пососѣдству съ нѣкоторыми большими городами, она бываетъ иногда гораздо выше, и нѣкоторыя особы удобства или красота мѣстоположенія оплачиваются часто весьма дорого. Поземельная рента вообще всего выше въ столицѣ и въ тѣхъ отдельныхъ частяхъ ся, гдѣ заявляется самый большой спросъ на дома, каковы-бы ни были причины этого спроса—промышленность-ли и торговля, удовольствіе-ли и общество, или же простое тщеславіе и мода». Налогъ на ренту съ домовъ можетъ пачь или на жильца, или на землевладѣльца или на владѣльца дома. Можно полагать однако, что въ большинствѣ случаевъ весь налогъ уплачивается жильцомъ, какъ непосредственно, такъ и въ окончательномъ счѣтѣ.

Если налогъ не великъ и если страна находится въ неподвижномъ или въ прогрессивномъ состояніи, то нѣть достаточныхъ причинъ довольствоваться жильцу домомъ худшаго качества. Но если налогъ вы-

сокъ или какія-нибудь другія обстоятельства уменьшили спрось на дома, то доходъ землевладѣльца пострадаетъ, ибо жилецъ вознаградить себя за часть налога уменьшевіемъ ренты. Однако не легко узнатъ, въ какой пропорціи часть налога, отъ которой жилецъ избавится уменьшениемъ ренты, упадетъ на ренту съ постройекъ и на поземельную ренту. Вначалѣ вѣроятно измѣнилась-бы и та и другая; но такъ какъ дома — предметы разрушающіеся, хотя и медленно, и такъ какъ ихъ не стали-бы строить болѣе до тѣхъ поръ, пока прибыль владѣльца постройекъ не достигла-бы общаго уровня, то рента съ постройекъ послѣ нѣкотораго промежутка времени возвратилась-бы къ своей естественной цѣнѣ. Такъ какъ владѣлецъ постройекъ получаетъ наемную плату только до тѣхъ поръ пока домъ стоитъ; то въ худшихъ обстоятельствахъ онъ не можетъ платить долго какую-бы то ни было часть налога. И такъ, налогъ этотъ въ концѣ концовъ упадаетъ на жильца и на владѣльца участка; „но въ какой пропорції“, говорить *Ад. Смитъ*, „платежъ этотъ раздѣлится между ними окончательно, это, быть можетъ, не весьма легко рѣтить. Дѣленіе бываетъ, вѣроятно, чрезвычайно различно при различныхъ обстоятельствахъ, и налогъ такого рода подъ влияніемъ подобныхъ различныхъ обстоятельствъ долженъ раздѣляться весьма неравномѣрно между жильцомъ и землевладѣльцемъ (Book V, Ch. II).“

*Ад. Смитъ* рассматриваетъ ренту съ участковъ, состоящихъ подъ домами, какъ предметъ необыкновенно удобный для обложения. „Какъ рента за землю подъ постройкой,“ говорить онъ, „такъ и обыкновенная поземельная рента составляютъ родъ дохода, которымъ собственникъ пользуется чаще всего безъ всякихъ съ своей стороны хлопотъ и заботъ. Еслибы взять у него нѣкоторую часть этого дохода на удовлетвореніе потребностей государства, то этимъ не было-бы понесено вреда никакой отрасли промышленности. Ежегодный продуктъ земли и пароднаго труда, дѣйствительное богатство и доходъ массы населенія, могли-бы остаться и по взысканіи налога безъ всякаго измѣненія. И такъ, наемная плата за землю подъ домомъ и обыкновенная поземельная рента составляютъ, быть можетъ, родъ дохода, который всего легче можетъ вынести особенный налогъ, возложенный на него.“ Нужно согласиться, что слѣдствія подобнаго рода налоговъ были-бы таковы, какъ ихъ описываетъ *Ад. Смитъ*, но, разумѣется, было-бы большою несправедливостью взыметъ налогъ съ какого-нибудь отдельнаго класса общ-

ства. Расходы государства должны пести на себѣ всѣ въ соотвѣтствіи со средствами каждого: это одно изъ тѣхъ 4-хъ правиль, о которыхъ упоминаетъ *Ад. Смитъ*, и которые должны регулировать всякий налогъ. Рента принадлежитъ часто тѣмъ, кто послѣ многихъ лѣтъ труда реализуетъ наконецъ свою прибыль и употребляетъ свое состояніе на покупку земли или дома; подвергать ренту неравномѣрному налогу было бы очевидно нарушеніемъ гарантій собственности—право, которое должно быть всегда священно. Остается сожалѣть, что гербовый сборъ съ перехода поземельной собственности изъ рукъ въ руки служить столь могущественнымъ препятствиемъ переходу ея въ руки тѣхъ, кто могъ бы сдѣлать ее болѣе производительную. И если обратить вниманіе на то, что съ точки зрѣнія годности къ исключительному обложенію налогомъ, земля не только понижается въ цѣнности для возмѣщенія риска этого обложенія, но, что въ соотвѣтствіи съ неопредѣленностью этого риска и случайностью его цѣнности, земля становится удобнымъ предлогомъ спекуляціи и принимаетъ гораздо болѣе участія въ ажіотажѣ, чѣмъ въ правильной торговлѣ,—если, повторяю, поразмысльить обо всемъ этомъ, то можно видѣть, насколько вѣроятно, что тѣ руки, въ которыхъ всего легче могутъ попасть въ подобныхъ случаяхъ земли, суть гораздо скорѣе руки тѣхъ, кто обладаетъ качествами биржеваго игрока, нежели благоразумнаго землевладѣльца, способнаго извлечь изъ земли наибольшую выгоду.

## ГЛАВА XV.

### О налогѣ на прибыль.

Налогъ на товары, которые вообще называются предметами роскоши, падаетъ только на тѣхъ, кто потребляетъ ихъ. Налогъ на вино уплачивается только потребителемъ вина, налогъ на лопадей, содержащихъ для удовольствія, или на кареты, уплачивается тѣми, кто доставляетъ себѣ такого рода удовольствія, и въ точной пропорціи къ количеству этихъ предметовъ. Но налогъ на предметы необходимости потребителя платить не только пропорціонально тому количеству, которое они могутъ потребить, но часто въ размѣрѣ гораздо большемъ. Налогъ на хлѣбъ, какъ мы уже это замѣтили, уплачивается фабрикантомъ не только въ соотвѣтствіи съ тѣмъ количествомъ хлѣба, которое

ИСТОРИЧЕСКІЙ ОБЗОРЪ  
ПРИМЕНЕНИЯ АТОМИЧЕСКОЙ ТЕОРИИ КЪ ХИМИИ  
и СИСТЕМЪ ФОРМУЛЪ,  
ВЫРАЖАЮЩИХЪ СТРОЕНИЕ СОЕДИНЕНИЙ.

Сочинение

С. КАННИЦЦАРО.

Переводъ съ итальянской

Профессора Алексѣева.



(Продолженіе).

Digitized by Google



ралы трудно получить безъ примѣсей, присутствіемъ которыхъ и объяснялась форма арагонита, то онъ рѣшился продолжать изученіе этого предмета на тѣлахъ, искусственно выкристаллизованныхъ, и ему удалось показать диморфизмъ простаго тѣла въ состояніи совершенной чистоты,—сѣры, которая по произволу можетъ быть выкристаллизована въ той или другой изъ двухъ различныхъ кристаллическихъ формъ.

Это и составляетъ предметъ третьаго мемуара о соотношениі между химическими пропорціями и кристаллической формой, озаглавленнаго: *о тѣлахъ, являющихся въ двухъ различныхъ кристаллическихъ формахъ*, и публикованного въ *Annales de Chimie et de Physique* въ 1823, (т. 24, стр. 264); мемуаръ этотъ заканчивается слѣдующими словами:

*«Я не присоединяю теперь никакого разсужденія объ этомъ фактѣ (диморфизма сѣры), находящемся въ непосредственномъ соотношеніи съ изслѣдованіемъ Берцеліуса надъ обыкновеннымъ сърнистымъ жельвомъ и бѣлымъ сърнистымъ жельвомъ. Минералои обозначали двумя наименіями двусърнистое жельво, являющееся какъ и спра въ двухъ различныхъ кристаллическихъ формахъ. Мы наблюдаемъ тоже самое явленіе въ арагонитъ и углекислой извести, и я надѣюсь, что объясненіе, данное мною во второмъ моемъ мемуарѣ, заслуживаетъ большаго довѣрія теперь, когда мы изъ кристаллизациіи спры, можемъ убѣдиться въ справедливости самого факта».*

И такъ, въ продолженіи немногихъ лѣтъ Митчерилиху удалось показать законъ изоморфизма и устранить препятствія къ провѣркѣ и примѣненію его.

Дойдя до этого пункта, онъ увидѣлъ, что изслѣдованія его подтверждаютъ большую часть аналогій между различными металлическими окислами, удивительно предъугаданныхъ Берцеліусомъ.

На самомъ дѣлѣ изоморфизмъ углекислой извести одною изъ своихъ формъ съ углекислымъ баритомъ, стронціаномъ и углекислымъ свинцомъ, другою же съ углекислыми солями желѣзистой окиси, марганцовистой окиси, окиси цинка и магнезіи, подтверждалъ, что тѣ и другіе окислы содержать одинаковое число атомовъ металла и кислорода; онъ справедливо предположилъ, что углекислые соли всѣхъ этихъ металлическихъ окисловъ могли бы принять обѣ кристаллическія формы углекислой извести, т. е. что онѣ съ нею изодиморфны, но что, по неизвѣстнымъ намъ причинамъ, до сихъ поръ однѣ изъ нихъ являются только въ одной изъ этихъ двухъ формъ, а другія въ другой.

Съ другой стороны изоморфизмъ сърнокислыхъ солей желѣзистой окиси, цинковой окиси, марганцовистой окиси и магнезіи съ сърнокислыми солями мѣдной окиси, никелевой окиси и кобальтистой окиси, когда онѣ отдельно или будучи смѣшаны кристаллизуются съ одинаковой пропорціей воды, и изоморфизмъ двойныхъ сърнокислыхъ солей, образуемыхъ тѣми и другими съ сърнокислой калійной солью, подтверждалъ также, что и эти окислы содержать одно и тоже число атомовъ металла и кислорода. Если сърнокислая соль барита, стронціана и свинцовой окиси изоморфны между собою и не изоморфны съ сърнокислыми солями другихъ окисловъ, образующихъ двойные сърнокислые соли, и если сърнокислая извѣстъ—иначе не изоморфна ни съ первыми, ни со вторыми, то это нужно приписать тому, что первыя безводны и что послѣдняя содержитъ такую пропорцію воды, какая не встрѣчается въ другихъ сърнокислыхъ соляхъ.

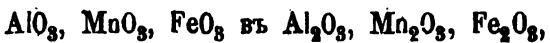
Такимъ образомъ сближены были къ одну группу съѣдующіе металлическіе окислы: желѣзная окись, марганцовистая окись, цинковая окись, магніевая окись, кальціевая окись, баріевая окись, стронціевая окись, свинцовая окись, въ которыхъ, во всѣхъ, Берцеліусъ было прини-маемо тогда одинъ атомъ металла и два кислорода.

Съ тѣхъ поръ остались въ этой группѣ, кали, натръ и окись серебра, которымъ Берцеліусъ приписывалъ составъ подобный предъидущимъ единственно потому, что они суть энергичныхъ основаній.

Съ другой стороны, какъ я уже сказаъ выше, была вполнѣ подтверждена аналогія строенія желѣзного окисла съ окислами марганцовыми, хромовыми и аллюминіевыми, въ которыхъ принималось 3 атома кислорода на одинъ только атомъ металла.

Кромѣ того, формулы, принимаемыя для двухъ группъ окисловъ, становились солидарными при посредствѣ двухъ окисловъ желѣза и двухъ основныхъ окисловъ марганца, въ которыхъ одни принадлежали къ одной группѣ, а другіе къ другой. Съ тѣхъ поръ достаточно было доказать формулу одного изъ этихъ окисловъ, чтобы были доказаны формулы и всѣхъ другихъ, и чрезъ это атомные вѣса, выведенія на аналитическихъ данныхъ, для каждого металла; и когда приходилось замѣнить формулу только одного изъ этихъ окисловъ, то нужно было соответственно изменить формулы и всѣхъ другихъ, какъ той таѣжъ и другой группѣ. На самомъ дѣлѣ, когда пришлося принять, что количества металла, соединенное съ 3 атомами кислорода въ окисладъ хрома,

составлять не одинъ, а два атома, т. е., что формула такого окисла  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , а не  $\text{CrO}_3$ , то нужно было измѣнить также и формулы другихъ изоморфныхъ окисловъ, т. е. глиноzemъ, марганцоваго окисла и желѣзаго окисла, превративъ ихъ изъ



а чрезъ это и раздѣлить на 2 атомные вѣса металловъ, до тѣхъ поръ принимаемые Берцеліусомъ.

Сдѣлавъ такъ, необходимо было принять въ окислахъ желѣзистомъ и марганцовистомъ одинаковое число атомовъ металла и кислорода, и для большей простоты, одинъ и одинъ, а поэтому и приданы были имъ формулы  $\text{FeO}$ ,  $\text{MnO}$ ; тогда приходилось принять подобное строеніе и для всѣхъ окисловъ той же самой группы, т. е. для окисловъ мѣднаго, никелеваго, кобальтистаго, цинковаго,магніеваго, кальціеваго, баріеваго, стронціеваго и свинцоваго; всѣ эти окислы становились образоваными изъ одного атома металла и одного кислорода.

Тогда говорилось, что всѣ энергичныя основанія суть не  $\text{MO}_2$ , а  $\text{MO}$ , и таковая же формула, за отсутствіемъ противурѣчашихъ основаній, была поэтому примѣнена также и для окисловъ серебра, залія и натрія, которые однако не представляли ни одного случая изоморфизма съ окислами группы извести. Мѣднистой окиси (закиси) нужно было дать формулу  $\text{Cu}_2\text{O}$ , при формулы  $\text{CuO}$ —мѣдной окиси. Двумъ окисламъ ртути подобнымъ же образомъ даны были формулы  $\text{Hg}_2\text{O}$ ,  $\text{HgO}$ , не потому, что изоморфизмъ показалъ связь тоге или другого изъ этихъ окисловъ съ другими извѣстнаго строенія, но потому, что уже не было тѣхъ основаній, по которымъ приходилось принять формулу  $\text{HgO}_2$  для ртутной окиси, основанія болѣе энергичнаго изъ двухъ окисловъ.

И такъ, чрезъ изученіе окисловъ одного только металла, химики приведены были въ той системѣ атомныхъ вѣсовъ металловъ, и формулы ихъ окисловъ, которыхъ предпочитались послѣдователями Daltona и Voltaestona и Дюлонгомъ въ Пари.

Произошло это главнымъ образомъ вслѣдствіе продолженія изслѣдований того же Митчерлиха, надъ соотношеніемъ между кристаллической формой и составомъ тѣль. Сначала онъ считалъ за вполнѣ основательные аргументы Берцеліуса, по которымъ тотъ, двумъ окисламъ жегза, соответствующимъ окисламъ марганца и двумъ окисламъ ко-

балта, давалъ формулы  $M_0_2$ ,  $M_0_3$ . Привожу слѣдующія собственные слова его изъ первого мемуара:

«Химическія изслѣдованія надъ степенями окисленія желе́зъ, марганца и кобальта показываютъ несомнѣнно, что въ окиси (protoxido), металъ соединенъ съ двумя пропорціями или атомами кислорода, такъ какъ въ окиси (peroxido) его находится три атома<sup>1)</sup>».

Но показавъ тщательными изслѣдованіями, что сѣренокислые и селеновокислые соли одного и того же основанія, или же съ нимъ изоморфнаго, по кристаллической формѣ и составу столь же сходны какъ и фосфорнокислые и мышьяковокислые соли, онъ открылъ тотъ фактъ, что и хромистовокислые соли изоморфны съ соответствующими сѣренокислыми солями. Слѣдовательно, необходимо было принять въ хромистой кислотѣ одинъ атомъ металла и три атома кислорода, т. е. придать ей формулу  $CrO_3$ , подобную формуламъ  $SO_3$ ,  $SeO_3$ , принятымъ для кислотъ сѣрной и селеновой.

Берцеліусъ же, принявъ для окиси хрома формулу  $CrO_3$ , подобную формуле  $FeO_3$ , окиси желе́за, принужденъ былъ принять для кислоты формулу  $CrO_6$ ; но когда разъ доказано было, что при строеніи сѣрной кислоты  $SO_3$ , строеніе хромистой кислоты должно быть  $CrO_3$ , а чрезъ это атомный вѣсъ хрома долженъ быть вдвое менѣе принятаго Берцеліусомъ, то составъ окиси хрома пришлось выражить формулой  $Cr_2O_3$ ; это-то и произвело вышеуказанное спѣщеніе измѣненій въ формулѣ окисловъ. Непосредственно за этимъ, Митчерлихъ собрали и другія доказательства въ пользу такого измѣненія, изучая составъ и кристаллическую форму марганцовистокислыхъ солей.

Онъ напечь марганцовистокислые соли, изоморфныя съ соответствующими хромистокислыми, сѣренокислыми и селеновокислыми солями; послѣ этого марганцовистая кислота, каковою она принималась въ соляхъ, должна была имѣть формулу  $MnO_3$ , а чрезъ это соответствующій окисель, изоморфный съ желе́знымъ— $Mn_2O_3$ ; а марганцовистый окисель, изоморфный съ желе́зистымъ окисломъ, известью и т. д.— $MnO$ .

Еще другой весьма важный результатъ получиль Митчерлихъ при изученіи кислотъ марганца. Онъ показалъ, что некоторые марганцовистокислые соли изоморфны съ соответствующими хлорными солями, фактъ вполнѣ подтвержденный за тѣмъ Вёлеромъ, показавшимъ возможность

<sup>1)</sup> Ann. de Chim. et de Phys. 1820, т. 14, стр. 174.

кристаллизовать ихъ смѣшанными. Исходя же изъ формулы  $SO_3$ , сѣрной кислоты, марганцовистой кислоты надо придать формулу  $MnO_3$ ; чрезъ это приходится составъ марганцовой кислоты, каковой она предполагается въ соляхъ, выразить формулой  $Mn_2O_7$ . чрезъ это и составъ хлорной кислоты формулой  $Cl_2O_7$ , которая была уже прината Берцеліусомъ на основаніи соображеній, выведенныхъ изъ объемовъ газовъ. Слѣдовательно изоморфизмъ марганцовистокислыхъ солей съ сѣрнокислыми и марганцовыми съ хлорными, взаимно подтверждался и связывалъ въ одну единственную систему, формулы, приписываемыя кислотамъ сѣры и селена, кислотамъ хлора и іода, металлическимъ окисламъ, принадлежащимъ къ двухъ вышеуказаннымъ группамъ, и атомные вѣса, принимаемые для важнейшихъ металлоидовъ и металловъ. Тогда могло быть сказано, что если атомные вѣса сѣры и кислорода соответствуютъ формуламъ  $H_2O$ ,  $H_2S$ ,  $SO_2$ ,  $SO_3$ , то атомные вѣса хлора и іода соответствуютъ формуламъ  $H_2Cl_2$ ,  $Cl_2O$ ,  $Cl_2O_3$ ,  $Cl_2O_5$ ,  $Cl_2O_7$ , т. е. что если количество сѣры или селена, содержащееся въ атомѣ кислотъ сѣрнистой и сѣрной, селенистой и селеновой, есть одинъ атомъ, то количество галлоидовъ, находящееся въ ихъ окислахъ, составляетъ 2 атома (двойной атомъ); и поэтому если въ окислахъ и соответствующихъ сѣрнистыхъ соединеніяхъ, каждый атомъ кислорода эквивалентъ одному атому сѣры, то въ окислахъ и соответствующихъ хлористыхъ соединеніяхъ, каждый атомъ кислорода эквивалентъ 2 хлора. Такимъ образомъ при посредствѣ изоморфизма подтверждалось, по крайней мѣрѣ для галлоидовъ, существованіе такъ-называемыхъ двойныхъ атомовъ.

Митчерлихъ тотчасъ же увидѣлъ какое большое значеніе имѣть эта связь (*collegamento*) различныхъ частей системы примѣненія атомической теоріи, и закончилъ свой мемуаръ о кислотахъ марганцовистой, марганцовой и хлорной и о соляхъ таковыхъ кислотъ<sup>1)</sup> слѣдующими словами:

«Изоморфизмъ марганцовокислыхъ и хлорнокислыхъ солей имѣть весьма большое значеніе для соотношенія между кристаллической формой и химическимъ составомъ, потому, что теперь большая часть металловъ можетъ быть сравниваема съ газообразными тѣлами. Такъ какъ марганецъ изоморбенъ въ своей кисшей степени окисленія съ из-

<sup>1)</sup> *Annales de Chimie et de Physique*, 1832, т. 49, стр. 113, 130.

еествою, окисью мѣди, окисью желѣза и т. д., съ марганцовистою окисью съ окисью желѣза, хрома и съ тиновсомъ, какъ съ марганцовистой кислоты съ кислотами хромовой, сѣрной и селеновой, и съ марганцовой кислоты съ хлорной, то и могутъ быть сравниаемы перечисленные металлы, сѣра и селенъ, съ кислородомъ, хлоромъ и юодомъ.

Такъ какъ тогда существовала еще увѣренность въ томъ, что плотности газообразныхъ простыхъ тѣль прямо показываютъ ихъ атомные вѣса, то въ этотъ моментъ Митчерлихъ и полагалъ, что такимъ образомъ воимѣается недостатокъ газообразныхъ плотностей металловъ. Всё это было исполненіемъ плана, предначертанного при началѣ изслѣдований, о соотношеніи между кристаллической формой и атомнымъ составомъ, потому что уже едва былъ открытъ законъ изоморфизма, какъ онъ говорилъ, что примѣненіе его разрѣшить многія сомнѣнія объ относительномъ числѣ атомовъ въ соединеніяхъ.

Вертеліусъ, какъ и можно было предвидѣть, встрѣтилъ съ большій энтузіазмомъ результаты изслѣдований Митчерлиха, большею частію провѣренныхъ въ его лабораторіи и при его содѣйствії, результаты, которые подтверждали весьма многія предъугаданныя имъ аналогіи и удовлетворяли много разъ высказываемому имъ желанію замѣнить, вѣрными и постоянными критеріями, неопредѣленность при оцѣнкѣ такихъ аналогій.

Измѣненія въ атомныхъ вѣсахъ металловъ и въ формулахъ окисловъ, къ каковымъ приводили изслѣдованія Митчерлиха, были именно тѣ, къ которымъ онъ въ этотъ моментъ пришелъ на основаніи другихъ соображеній. Я уже сказалъ, что вѣра его въ систему, первоначально принятыхъ имъ атомныхъ вѣсовъ металловъ, основанную на объясненіи, данномъ строенію двухъ окисловъ желѣза  $FeO_2$ ,  $FeO_3$  и двухъ окисловъ мѣди  $CuO$ ,  $CuO_2$ , была сильно поколеблена закономъ теплоемкостей Дюлонга и Пти, приводившимъ къ формуламъ  $FeO$ ,  $Fe_2O_3$ , для окисловъ желѣза и  $Cu_2O$ ,  $CuO$  для окисловъ мѣди, и что кромѣ того онъ обязалъ принять таковыя измѣненія, когда они будутъ подтверждены другими химическими фактами.

И дѣйствительно избраніе формулъ  $FeO_2$ ,  $FeO_3$  и  $CuO$ ,  $CuO_2$  относится еще къ тому времени, когда онъ не допускалъ соединеній двухъ атомовъ радикала съ 1, 3 или 5 кислорода; отвращеніе къ принятю формулы  $Fe_2O_3$ ,  $Cu_2O$  за тѣмъ постоянно должно было все болѣе

в болѣе ослабляться послѣ того, какъ имъ приняты были формулы окисиислотъ азота, мышьяка, фосфора и хлора.

Кромѣ того формулы  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , указывая 3 атома кислорода въ сложныхъ атомахъ этихъ окисловъ, которые подобно кислотамъ соединяются съ другими окислами, продолжали удовлетворять любимому его правилу соотношения между кислородомъ кислотъ и оснований.

Слѣдовательно, справедливо можно сказать, что система атомныхъ вѣсовъ, соответствующихъ формулѣ  $\text{MO}_2$ —энергичныхъ оснований, оставалась къ умѣ Берцеліуса по инерці, не будучи болѣе связана ни какимъ научнымъ его убѣжденіемъ. Послѣ же того какъ законъ тепллюемости Дюлонга и Пти нарушилъ эту инерцію, то лишь только явилось доказательство, выведенное изъ состава хромистокислыхъ солей, въ которыхъ кислородъ кислоты былъ въ три раза болѣе кислорода основанія, какъ и въ сѣрноватыхъ солахъ, Берцеліусъ рѣшился оставить формулы окисловъ, бывшія до того времени въ употребленіи, и принять таковыя, которыми яркимъ было въ желѣзномъ окисль и въ его изоморфахъ 2 атома металла и 3 кислорода, а въ окислахъ желѣзистомъ, мѣдномъ и во всѣхъ другихъ окислахъ той же самой группы, а чрезъ обобщеніе и во всѣхъ энергичныхъ основаніяхъ, атомъ металла на одинъ кислорода. Это онъ высказываетъ слѣдующими словами, въ отчетѣ объ успѣхахъ химії въ 1828<sup>1)</sup>:

«По случаю перепѣлки моего учебника химії для нового нѣмецкаго изданія въ Берлинѣ, я переглянулъ вѣс обстоятельства,ющія служить корюю при опредѣленіи относительныхъ вѣсъ атомовъ простыхъ тѣлъ.

Недостаточно знать съ неизвестной увѣренностью относительные количества, сколько которыхъ тѣла связаны соединеніемъ: съ то или другимъ соединеніемъ; иначе, мы должны идти еще дальше. Нужно узнать какова единица каждого изъ этихъ тѣлъ въ ряду кратныхъ пропорцій, которая есть атомъ по корпускулярной теоріи. Тѣ наконіе атомики, которые занимались этимъ предматемъ, принимаютъ, что при комбинаціи тѣлъ предпочтительно соединяются одинъ атомъ съ однимъ, и поэтому когда юрючесъ тѣло соединяется съ кислородомъ съ одной

1) Jahres-Bericht über die Fortschritte der physischen Wissenschaften — von J. Berzelius. Tübingen, 1828, стр. 67.

только пропорції, то такова пропорція и должна быть одинъ атомъ радикала на одинъ атомъ кислорода.

Уже въ третьей части моего сочиненія (*Lärhk i Chemien. Stockholm, 1818*, стр. 100), при обсужденіи этого предмета я показалъ, что нельзя съ извѣстной у说服ренностью принимать, что это приводить къ положительному результату, и что выведенные результаты не рѣдко могутъ быть сомнительными, когда мы и не имеемъ причины подтверждать это; и что существуютъ отношенія, въ которыхъ связи соединяются тѣлья въ особенности окисленныхъ, по видимому опредѣляющіяся числомъ напр. атомовъ кислорода въ окислахъ и кислотахъ, и которые должны быть приняты во вниманіе. Чрезъ наблюденіе этихъ обстоятельствъ, мнѣ удалось, какъ я надѣюсь, установить почти съ полной у说服ренностью и съ вѣсома немногими исключеніями число атомовъ кислорода въ неорганическихъ окисленныхъ тѣлахъ. Напротивъ, постоянно оставалась неопредѣленность относительно числа атомовъ тѣлья юрочищъ. Сравненія пропорціи, въ каковыхъ они сходятъ въ соединенія, возможно дойти до того, что можно съ у说服ренностью сказать, что найденная пропорція выражается, или одинъ или два атома; но не быть однако въ состояніи решить положительно. Извъ этихъ двуихъ случаевъ, поэтому, и приходится выбирать для сославленія формулы, и мнѣ кажется предпочтительнымъ болѣе простой случай, т. е. одинъ атомъ.

Съ тою времени однако открыты были множія обстоятельства, могущія служить нормой при этомъ сужденіи, и я тотчасъ воспользовался ими для сравненія и испытанія, выпекающаго изъ нихъ заключенія.

Таковыя обстоятельства суть: 1) Соотношеніе, найденное Дюлономъ и Шти, между атомами въсами и теплоемкостями (*Jahresb. 1822*, стр. 19), по которому, при помноженіи, данными мною атомами въсъ на теплоемкость тѣлья, для которыхъ она опредѣлена, получается или одно и то-же произведеніе, или удвоенное, или же иногда дробное: изъ этихъ изслѣдованій по видимому слѣдуетъ, что некоторые въса, принятые за въсъ одного атома, въ действительности суть въсъ двухъ атомовъ. 2) Открытие Миттерлиха, что тѣлья, состоящія изъ одного и того же числа атомовъ, одинаково расположенныхъ, являются въ одинаковой кристаллической формѣ,—по которому, если доказано атомное строеніе одного тѣлья, приналежащаго къ одному изъ

изоморфных рядовъ Митчеллиха, то можетъ считаться извѣстнымъ строеніе и въсѣхъ другихъ. 3) Сравненіе рядовъ окисленія азота и хлора съ одной стороны, и хрома и марганца съ другой, изъ котораго оказывается весьма вѣроятнымъ, что ряды окисленія одни и тѣ же для обоихъ классовъ, при чёмъ для марганца не хватаетъ первого члена, а для хрома двухъ первыхъ. Напр. извѣстно, что въ окиси хрома содержится 5 атома кислорода. Хромовая кислота на одно и тоже количество хрома содержитъ кислорода вдвое больше нежели окись, и поэтому должна, следовательно, содержать 6 атомовъ его; но въ сего же среднихъ соляхъ она насыщаетъ такое количество основаній, въ которомъ кислорода  $\frac{1}{3}$  кислорода кислоты, подобно тому какъ и въ другія кислоты съ тремя атомами кислорода. Чтобы согласовать этотъ фактъ съ кратнымъ отношеніемъ между кислородомъ, находящимся въ окиси и въ кислотѣ, спрятаные всего предположить, что кислота образуется изъ 3 атомовъ кислорода и 1 атома хрома, а окись изъ 5 атомовъ кислорода и 2 атомовъ хрома. Но, такъ какъ съ окисью хрома изоморфны окись марганца, окись желѣза и глиновемъ, то нужно принять, что и они, въ которыхъ я уже принималъ три атома кислорода, содержатъ 2 атома радикала. А такъ какъ окись желѣза состоитъ изъ  $2\text{Fe}+3\text{O}$ , то окись желѣза должна быть образована изъ  $\text{Fe}+2\text{O}$ , и весь рядъ изоморфныхъ съ нею окисловъ долженъ поэтому состоять изъ одного атома радикала и одного атома кислорода. Сравнивая теперь эти результаты съ изслѣдованіями Дюлонга и Пти надъ соотношеніемъ теплоемкостей съ атомными вѣсами, мы приходимъ (за исключениемъ кобальта и серебра, показывающаго болѣе сложное соотношеніе) совершенно къ тому же самому результату.

На основаніи этихъ результатовъ я и считаю необходимымъ уменьшить на половину атомные вѣса большей части тѣлъ, для того чтобы большая часть наиболѣе сильныхъ соляныхъ основаній сведенка была бы къ болѣе простому составу изъ одного атома радикала съ однимъ кислорода, и следовательно также соли ихъ—изъ одного атома кислоты и одного основанія. Подобнымъ образомъ они рассматривались также многими, прежде нежели было извѣстно болѣе одной или двухъ степеней окисленія, въ которыхъ кислородъ относился какъ 1:2 и 1:5. Конечно, это счастіе открыть истину; но настоящее значеніе она приобрѣтаетъ только тогда, когда можетъ быть доказано, что она та-  
кова. Между тѣмъ, къ сожалѣнію, въ этомъ отношеніи упирѣнность въ

нашемъ знакъ стоитъ еще на такой почве, что мы должны только считать ее за большую вероятность. Вследствіе этого измѣненія въ атомныхъ вѣсахъ простыхъ тѣлъ, происходитьъ также измѣненіе и въ атомныхъ вѣсахъ сложныхъ тѣлъ, которое однако въ большинствѣ случаевъ только лишь таково, что, такъ какъ приведенные въ изданной мною таблицѣ, атомные вѣса выражаютъ вѣсъ двухъ атомовъ, то въ сложныхъ формулахъ и нужно ввести только то измѣненіе, что принимать буквы выражаютъ электроположительные элементы за выражение 2 атомовъ. Что же касается до вычислений пропорцій, для чего и составлена таблица, то измѣненія эти никакъ не влияютъ на точность вычисляемыхъ чиселъ.

Прежде нежели ввести эти измѣненія въ мой учебникъ, я опубликовалъ ихъ въ одномъ ученомъ немецкомъ журналь, къ которому, равно какъ и къ третьей части немецкаго изданія моего учебника, я и могу отослать за подробностями: тутъ же я напрѣзъ только привести перечисленіе атомныхъ вѣсовъ горючихъ тѣлъ и наѣ окисловъ, вѣсть съ ихъ атомными строеніемъ.

Относительно формулъ, теперь является необходимость въ знакъ для двойныхъ атомовъ, т. е. для такихъ случаевъ, когда окись образована двумя атомами радикала и однинъ кислорода. Удвоеніе буквы, что было бы самымъ простымъ, нерѣдко будетъ не легко понятнымъ, поэтому я и принялъ перечеркиваніе на двуихъ третяихъ буквы когда она должна служить для выражения двухъ атомовъ, напр.  $\text{H}_0=\text{H}_2\text{O}$  вода,  $\text{NH}_3=\text{N}_2\text{H}_6$  аммиакъ. Въ нижѣ-следующей таблицѣ первый столбецъ содержитъ названіе, второй формулу, третій атомный вѣсъ, отнесенный къ вѣсу кислорода принятаго за единицу, и четвертый атомный вѣсъ при принятіи за единицу водорода. Изъ этой таблицы можно видѣть на сколько анализы, которые не безъ основанія могутъ быть рассматриваемы теперь вполнѣ точными, соглашаются съ той идеей, что атомные вѣса суть точно кратные атомамъ вѣса водорода».

Тутъ слѣдуетъ новая таблица атомныхъ вѣсовъ. Слѣдовательно, изоморфизмъ хромистокислыхъ и марганцовистокислыхъ солей съ сѣро-кислыми и съ селеновокислыми солями и хлорновокислыхъ солей съ марганцовокислыми явился какъ разъ во время для доставленія болѣе-solidной опоры новой таблицѣ атомныхъ вѣсовъ и увеличилъ вѣру шведскаго химика въ атомную теорію и въ два открытія, Дюлонга и Пти и въ особенности Митчерлиха.

И такъ, система атомныхъ вѣсовъ элементовъ и формулы сложныхъ тѣль, принятая Берцеліусомъ послѣ 1828, все-таки покоящаяся на считаемомъ имъ непоколебимымъ основаніи электрохимического дуализма, стремилась согласовать всѣ химические аналогіи съ данными изоморфизма и теплоемкостей.

Соображенія, выведенные изъ этихъ двухъ послѣднихъ родовъ фактій, мало-по-малу, и почти незамѣтно, застутили за тѣмъ мѣсто тѣхъ, которые выводились изъ газообразной плотности элементовъ и которымъ послѣ результатовъ, полученныхъ Дюма и Митчерлихомъ, даже и Берцеліусъ пересталъ такъ довѣрять, какъ онъ довѣрялъ сначала.

Планъ, сдва намѣченный въ 1828, былъ поэтому достаточно завершень только лишь послѣ достопамятнаго изслѣдованія Ренъ надъ теплоемкостями.

На самомъ дѣлѣ, до тѣхъ порь существовали многіе пробѣлы, нѣкоторая непослѣдовательность и разъединенность между различными частями системы атомныхъ вѣсовъ и формулы шведскаго химика. Я укажу здѣсь наиболѣе важное.

1) Атомные вѣса, принятые Берцеліусомъ послѣ 1828, изъ 13 простыхъ тѣль, которыхъ теплоемкости были публикованы Дюлонгомъ и Пти для показанія ихъ закона только 8-ми а именно: сѣры, свинца, цинка, мѣди, никеля, желѣза, золота и олова, достаточно удовлетворяли этому закону; платина давала произведеніе нѣсколько болѣе высокое нежели другіе; вовсе не удовлетворяли закону: а) кобальтъ и теллуръ, атомные вѣса которыхъ Берцеліусомъ были основаны на очень солидныхъ доказательствахъ, выводимыхъ изъ изоморфизма и изъ несомнѣнныхъ химическихъ аналогій, б) серебро, для которого онъ принялъ атомный вѣсъ вдвое болѣе того, который соотвѣтствовалъ теплоемкости, единственно изъ-за того, чтобы дать его окислу формулу  $\text{AgO}$ ; подобную принятой для всѣхъ другихъ энергичныхъ основаній, и наконецъ в) висмутъ, теплоемкость которого привела Берцеліуса къ атомному вѣсу, соотвѣтствующему формулѣ  $\text{Bi}_2\text{O}_3$ , для первого окисла, которую за тѣмъ онъ однако оставилъ, дабы имѣть возможность проще выразить составъ новаго окисла, описанного и апализированаго Штроммейеромъ.

Отъ закона нѣсколько отступала также сюрма, теплоемкость которой Дюлонгъ и Пти опредѣлили при первыхъ своихъ изслѣдованіяхъ, и согласно замѣчанію Берцеліуса, также и мышьякъ, теплоемкость ко-

тораго была опредѣлена, но не публикована этими двумя французскими физиками.

2) Кроме того формулы, принятыя для окисловъ серебра, калія и натрія,  $\text{AgO}$ ,  $\text{KO}$ ,  $\text{NaO}$ , не только противурѣчили теплоскости серебра, но также и фактамъ изоморфизма.

На самомъ дѣлѣ Митчерлихъ, обозрѣвъ при своихъ безчисленныхъ изслѣдованіяхъ, почти всѣ то обширное поле, которое открыло химію изоморфизмъ, никогда не встрѣчалъ ни одного случая изоморфизма соединеній или производныхъ окисловъ серебра, калія и натрія съ соответствующими соединеніями окисловъ вальція, цинка, мѣди и т. д., не смотря на то, что по системѣ Берцеліуса нужно предположить, что они образованы однимъ и тѣмъ же числомъ атомовъ. Уже съ первого мемуара Митчерлихъ замѣтилъ это различіе между тѣми и другими окислами<sup>1)</sup>.

Напротивъ того, онъ подтвердилъ и обобщилъ изоморфизмъ соединеній серебра съ соответствующими соединеніями натрія, открытый Неегеномъ въ дитіоновыхъ соляхъ, показавъ, что если рѣдки случаи изоморфизма тѣхъ и другихъ съ соединеніями калія и аммонія, то это объясняется или стремленіемъ, которое они имѣютъ къ кристаллизациіи съ различнымъ числомъ атомовъ воды, или еще диморфизмомъ. Тѣмъ не менѣе въ фактахъ, собранныхъ Митчерлихомъ, не было ничего, чтобы указывало, въ чёмъ же заключается различіе въ строеніи окисловъ серебра и щелочныхъ металловъ съ одной стороны и извести, барита съ другой; факты, на которыхъ основывался законъ Дюлонга и Пти, были столь недостаточны, и исключеніе, представляемое кобальтомъ и теллуромъ, столь очевидно, что законъ этотъ, хотя и былъ благосклонно принятъ Берцеліусомъ, не пріобрѣлъ однако въ его умѣ такого значенія, чтобы въ доказательствахъ, выводимыхъ изъ его примѣнія, онъ признавалъ-бы болѣе силы, нежели въ доказательствахъ, выводимыхъ изъ аналогіи химического отношенія щелочей, окиси серебра и другихъ энергичныхъ оснований; поэтому онъ и продолжалъ разматривать какъ тѣ, такъ и другіе, содержащими одно и то же число атомовъ металла и кислорода.

3) Формула  $\text{BiO}$ , принятая для окиси висмута послѣ публикованія Авг. Штромейеромъ состава нового окисла, противурѣчила не только

<sup>1)</sup> Ann. de Chim. et de Phys. (1820), т. 14, стр. 186.

закону теплоемкостей, но даже и химическимъ аналогіямъ, сближая окись висмута съ окисью свинца и съ другими энергичными основаниями, съ которыми она не имѣла никакого сходства, и удалая ее отъ окиси сюрымы, съ которой только и предъусматривалась нѣкоторая аналогія ея, еще прежде, нежели она была подтверждена изоморфизмомъ; за тѣмъ послѣ того какъ Philipps показалъ изоморфизмъ сѣристой сюрымы съ сѣристымъ висмутомъ, формула  $\text{BiO}$  стала звучать фальшивой нотой въ системѣ Берцеліуса.

4) Что радикалы безводныхъ окисикислотъ хлора, а поэтому также брома и іода, выражаютъ два атома (или двойной атомъ), было показано изоморфизмомъ марганцевыхъ солей съ хлорными; было также показано, что кислоты мышьяковая и фосфорная должны имѣть подобные же формулы, но, что радикалы этихъ безводныхъ кислотъ и кислотъ азота должны быть рассматриваемы за два атома, на это вовсе еще не было никакого доказательства, выведенного изъ изоморфизма или изъ теплоемкостей; теплоемкость мышьяка не была публикована Дюлонгомъ и Пти и, по утвержденію Берцеліуса, не удовлетворяла закону; косвенное доказательство могло бы быть основано на теплоемкости сюрымы вслѣдствіе аналогіи, которая тогда все-таки могла быть предъусматриваема между соединеніями ея и мышьяка, но цифра, полученная для сюрымы, базалась Дюлонгу и Пти столь мало согласною съ ихъ закономъ, что они вовсе не ввели ее въ свою таблицу, которой подтверждался законъ.

Неудобство отсутствія доказательствъ, выведенныхъ изъ двухъ новыхъ критеріевъ, изоморфизма и теплоемкостей, въ подтвержденіе атомныхъ вѣсовъ, принятыхъ для фосфора и мышьяка, сдѣжалось болѣе очевиднымъ послѣ того, какъ Дюма и Митчерлихъ, опредѣливъ плотность фосфора и мышьяка въ газообразномъ состоянії, сверхъ всякаго ожиданія нашли ее вдвое болѣе противъ соответствующей атомнымъ вѣсамъ Берцеліуса. Справедливо сказалъ тогда Дюма: если гипотеза одинакового числа атомовъ въ одинаковыхъ объемахъ газовъ простыхъ тѣль справедлива, то вѣса атомовъ мышьяка и фосфора должны быть вдвое принятыхъ шведскимъ химикомъ, т. е. что радикалы кислотъ этихъ двухъ элементовъ должны выражать только одинъ атомъ, а поэтому и соединенія ихъ съ кислородомъ и водородомъ должны быть изображаемы формулами  $\text{P}_0_3$ ,  $\text{P}_0_5$ ,  $\text{PH}_6$ , тогда какъ соответствующія соединенія азота должны по прежнему изображаться— $\text{N}_2\text{O}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}_5$ ,  $\text{N}_2\text{H}_6$ .

Берделіус не хотівъ разъединять соединенія фосфора и мышьяка, и соединенія азота, и, какъ я уже сказалъ выше (стр. 74), продолжалъ рассматривать за двойной атомъ количество этихъ элементовъ, содержащееся въ кислотахъ, основываясь на довольно произвольномъ правилѣ, что всякая безводная кислота, содержащая 5 атомовъ кислорода, подобно дитіонової кислотѣ  $S_2O_5$ , содержитъ два атома радикала, и ограничивая, что по правдѣ мало логично, гипотезу пропорціональности газообразныхъ плотностей съ атомными вѣсами, элементами, которые газообразны при обыкновенныхъ условіяхъ температуры и давленія.

Изслѣдованія Реньо надъ теплоемкостями пополнили нѣкоторые изъ этихъ проблѣвъ; введя небольшія измѣненія въ атомные вѣса Берделіуса, они увічтожили нѣкоторыя изъ только-что упомянутыхъ аномалій, лучше связали между собою различныя части системы табличныхъ вѣсовъ и выказали весьма важный результатъ, что замоченія, выводимыя изъ теплоемкостей тѣль простыхъ и сложныхъ, насательно атомныхъ вѣсовъ первыхъ и относительного числа атомовъ вторыхъ, согласуются съ тѣми заключеніями, которыхъ выводятся насательно того же самаго изъ данныхъ изоморфизма; исключевія представляютъ боръ, кремній и углеродъ.

Это соглашеніе за тѣмъ постоянно все болѣе подтверждалось при дальнѣйшемъ ходѣ науки.

Продолжая такимъ образомъ развитіе примѣненія атомной теоріи къ химії, предпринятое Берделіусомъ, дошли до атомныхъ вѣсовъ элементовъ, принимаемыхъ теперь большинствомъ химиковъ, и до такихъ формулъ, которыхъ, если только изгнать изъ нихъ то, что было послѣдствиемъ предъубѣжденія электрохимическаго дуализма, суть именно тѣ, которыхъ употребляются теперь исследователями такъ-называемой универсальной системы.

Изоморфизмъ и теплоемкости также доставили нѣкоторые аргументы въ пользу введеныхъ измѣненій, а чрезъ это и противъ дуализма.

Это я и надѣюсь яснѣѣ показать ниже.

Въ продолженіи многихъ лѣтъ не прибавилось ничего дѣйствительно важнаго къ тому, что было публиковано Дюлонгомъ и Пти относительно теплоемкостей; только въ 1831, Нѣйманъ, своими *изслѣдованіями надъ теплоемкостями минераловъ*, сдѣлалъ въ этомъ отношеніи весьма важный шагъ впередъ, обративъ вниманіе на теплоемкости сложныхъ тѣль, на которыхъ французскіе физики едва намекнули. Онь,

при помощи известкового шата и арагонита, шарита (железистого кальцита) и марказита, показалъ, что тѣла диморфныя въ обоихъ состояніяхъ имѣютъ одну и ту же теплоемкость; за тѣмъ, изученіемъ теплоемкостей 8 углекислыхъ солей, 4 сѣрнокислыхъ солей, 4 сѣрнистыхъ соединеній ( $MS$ ) и 3 полуторныхъ окисловъ ( $Me_2O_3$ ), онъ установилъ важный законъ, носящій его имя, что *все тѣла аналогичного химического состава теплоемкости находятся въ обратномъ отношении съ стехиометрическими количествами* (или съ вѣсами сложныхъ атомовъ), или что *все равно, стехиометрическихъ количества* (сложные атомы) *тѣль аналогичного химического состава имѣютъ одинаковую теплоемкость.*

Другія попытки отысканія соотношенія между теплоемкостями сложныхъ тѣль и ихъ составныхъ частей были дѣлаемы Авогадро и Р. Германномъ. Но ихъ экспериментальные результаты, равно какъ и теоретическая соображенія, мало привлекли на себя вниманія и не имѣли замѣтнаго вlivнія на развитіе науки.

Реню прямо принялъ продолжать работы Дюлонга и Пти и Нѣймана; въ 1840 онъ началъ публиковать рядъ тѣхъ весьма важныхъ мемуаровъ, которые въ дѣйствительности во всѣхъ отношеніяхъ пополнили данныя касательно теплоемкостей и оказали значительное вlivніе на развитіе атомической теоріи въ химії.

Въ первомъ мемуарѣ Реню<sup>1)</sup> приводить таблицу теплоемкостей многихъ простыхъ тѣль въ твердомъ состояніи, въ трехъ отдѣленіяхъ А, В, С.

Отдѣленіе А содержало простыя тѣла, которые были изучены въ совершенно чистомъ состояніи и теплоемкость которыхъ поэтому должна была быть рассматриваема точной. Въ отдѣленіи В приводились теплоемкости металловъ, которые были изучены въ такомъ состояніи, что содержали углеродъ, и кромѣ того, теплоемкости углерода и фосфора, которые авторъ не считалъ еще окончательно вѣрными. Отдѣленіе С содержало теплоемкости простыхъ тѣль, изученныхъ въ состояніи смѣси со многими посторонними веществами. Наконецъ, приведена была теплоемкость жидкой ртути, и авторъ вскорѣ обѣцдалъ присоединить еще теплоемкость брома.

<sup>1)</sup> *Annales de Chimie et de Physique*, т. 73 (1840), стр. 5. Читанъ въ академіи наука 13 апрѣля 1840.

Привожу эту таблицу:

### Простые тѣла твердые.

#### ОТДѢЛЕНИЕ А.

| <i>Название</i><br>простыхъ<br>тѣлъ. | <i>Теплоемкость</i><br>средняя изъ<br>многихъ на-<br>блюдений. | <i>Атомные</i><br>сльса Бер-<br>дзекуса<br>0=100. | <i>Атомные</i><br>сльса прия-<br>тые Реню<br>0=100. | <i>Произведенія атом-</i><br><i>ныхъ вѣсовъ, на</i><br><i>соответствующія</i><br><i>теплоемкости.</i> |
|--------------------------------------|----------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------|-----------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Желѣзо . . . . .                     | 0,11379                                                        | 339,21                                            | 339,21                                              | 38,597                                                                                                |
| Цинкъ . . . . .                      | 0,09555                                                        | 403,23                                            | 403,23                                              | 38,526                                                                                                |
| Мѣдь . . . . .                       | 0,09515                                                        | 395,70                                            | 395,70                                              | 37,849                                                                                                |
| Кадмій . . . . .                     | 0,05669                                                        | 696,77                                            | 696,77                                              | 39,502                                                                                                |
| Серебро . . . . .                    | 0,05701                                                        | 1351,61                                           | 675,80                                              | 38,527                                                                                                |
| Мышьякъ . . . . .                    | 0,08140                                                        | 470,04                                            | 470,04                                              | 38,261                                                                                                |
| Свинецъ . . . . .                    | 0,03140                                                        | 1294,50                                           | 1293,50                                             | 40,647                                                                                                |
| Висмутъ . . . . .                    | 0,03084                                                        | 886,92                                            | 1830,37                                             | 45,034                                                                                                |
| Сурьма . . . . .                     | 0,05077                                                        | 806,45                                            | 806,45                                              | 40,944                                                                                                |
| Олово . . . . .                      | 0,05623                                                        | 735,29                                            | 735,29                                              | 41,345                                                                                                |
| Никель . . . . .                     | 0,10863                                                        | 396,68                                            | 369,68                                              | 40,160                                                                                                |
| Кобальтъ . . . . .                   | 0,10696                                                        | 368,99                                            | 368,99                                              | 39,468                                                                                                |
| Платина . . . . .                    | 0,03243                                                        | 1233,50                                           | 1233,50                                             | 39,993                                                                                                |
| Палладій . . . . .                   | 0,05927                                                        | 665,90                                            | 665,90                                              | 39,468                                                                                                |
| Золото . . . . .                     | 0,03244                                                        | 1243,01                                           | 1243,01                                             | 40,328                                                                                                |
| Сѣра . . . . .                       | 0,20259                                                        | 201,17                                            | 201,17                                              | 40,754                                                                                                |
| Селенъ . . . . .                     | 0,08370                                                        | 494,58                                            | 494,58                                              | 41,403                                                                                                |
| Теллуръ . . . . .                    | 0,05155                                                        | 801,76                                            | 801,76                                              | 41,549                                                                                                |
| Іодъ . . . . .                       | 0,05412                                                        | 789,75                                            | 789,75                                              | 42,703.                                                                                               |

#### ОТДѢЛЕНИЕ В.

|                                         |         |         |         |        |
|-----------------------------------------|---------|---------|---------|--------|
| Уранъ . . . . .                         | 0,06190 | 2711,36 | 677,84  | 41,960 |
| Вольфрамъ . . . . .                     | 0,36360 | 1183,00 | 1183,00 | 43,002 |
| Молибденъ . . . . .                     | 0,07218 | 598,52  | 598,52  | 43,163 |
| Никель содержащій<br>углеродъ . . . . . | 0,11192 | 369,68  | 399,68  | 41,376 |
| Никель содержащій<br>еще болѣе углерода | 0,11631 | >       | >       | 42,999 |

|                    |         |       |        |        |
|--------------------|---------|-------|--------|--------|
| Сталь . . . . .    | 0,11848 | >     | 339,21 | 40,172 |
| Бѣлый чугунъ . . . | 0,12993 | >     | >      | 44,038 |
| Углеродъ . . . . . | 0,24111 | 76,44 | 152,88 | 36,873 |
| Фосфоръ отъ 10°    |         |       |        |        |
| до 30° . . . . .   | 0,18870 | >     | 196,14 | 37,024 |
| Фосфоръ отъ 0°     | 0,25250 | >     | >      | >      |
| до 100° . . . . .  | 0,25034 | >     | >      | >      |

## отдѣление С.

|                                           |         |         |         |        |
|-------------------------------------------|---------|---------|---------|--------|
| Иридій . . . . .                          | 0,3683  | 1233,50 | 1233,50 | 45,428 |
| Марганецъ много-<br>содержацій углерода . | 0,14411 | 345,89  | 345,89  | 49,848 |

## Простое тѣло жидкое:

|                 |         |         |         |        |
|-----------------|---------|---------|---------|--------|
| Ртуть . . . . . | 0,03332 | 1265,22 | 1265,82 | 42,149 |
|-----------------|---------|---------|---------|--------|

Отдѣленіе А этой таблицы подтверждало законъ Дюлонга и Пти, т. е. представляло почти равенство чиселъ, выражающихъ произведенія теплоемкостей на соответствующіе атомные вѣса.

«Мы видимъ, говоритъ Реньо <sup>1)</sup>, что числа эти варьируются отъ 38 до 42, то-есть на количества гораздо большія, чѣмъ тѣ, которыя могутъ происходить вслѣдствіе погрѣшностей наблюденія. Слѣдовательно, абсолютнымъ образомъ законъ атомовъ не подтверждается; но обративъ вниманіе на то, что атомные вѣса веществъ, приведенныхъ въ таблицѣ, варьируются отъ 200 до 1400, тогда какъ произведенія атомныхъ вѣсовыхъ на теплоемкости находятся въ предѣлахъ между 38 и 42, мы убѣдимся, что законъ Дюлонга и Пти долженъ быть принятъ, если не за абсолютный, то за весьма близкій къ истинѣ. Вѣроятно этотъ законъ выражался бы совершенно точно результатами опыта, если можно было бы опредѣлить теплоемкость каждого тѣла, при извѣстномъ пункѣ его термометрической шкалы и если можно было бы устранить постороннія причины, измѣняющія ее при наблюденіи». За тѣмъ онъ перечисляетъ эти причины, каковыми могутъ быть напр. теплота размягченія, теплота, которую можно назвать теплотою разширѣнія, и механическое состояніе твердаго тѣла. Такжѣ и изъ отдѣленія В таблицы, могутъ быть выведены доказательства въ пользу

<sup>1)</sup> Loc. cit. стр. 66.

закона теплоемкостей атомовъ, ограничиваюшись только металлами. На самомъ дѣлѣ теплоемкости металловъ, содержащихъ углеродъ, болѣе теплоемкостей чистыхъ металловъ; но сравнивая цифры, полученные для желѣза, никеля и кобальта, содержащихъ углероль, съ числами тѣхъ-же самыхъ чистыхъ металловъ, легко найти на каковыя количества должна быть введена въ нихъ поправка.

Болѣе выдающимся результатомъ изслѣдований, публикованныхъ въ этомъ первомъ мемуарѣ, было то, что ими уничтожалась аномалія, до тѣхъ поръ представляемая кобальтомъ и теллуромъ, происходившая, конечно, вслѣдствіе экспериментальной погрѣшности, произведенной Дюлонгомъ и Пти, и то, что ими подтверждалась лучше, нежели чѣмъ это сдѣлалъ Авогадро<sup>1)</sup> при помощи теплоемкостей, атомные вѣса Берцеліуса—іода и мышьяка, до извѣстной степени также и фосфора, а чрезъ это и формулы  $\text{As}_2\text{O}_3$ ,  $\text{As}_2\text{O}_5$ ,  $\text{P}_2\text{O}_3$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ , принятые для оксикислотъ мышьяка и фосфора, не имѣвшія въ свое подтвержденіе никакихъ доказательствъ, и формулы  $\text{J}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Cl}_2\text{O}_7$  и т. д. съ 2 атомами радикала оксикислотъ галлоидовъ, уже подтвержденные изоморфизмомъ хлорокислыхъ и марганцовокислыхъ солей.

Кромѣ того, подтвержденіе атомнаго вѣса сурьмы и возвращеніе къ атомному вѣсу Дюлонга и Пти для висмута, лучше связывало соединенія этихъ двухъ металловъ одни съ другими и съ соединеніями мышьяка, и завершало доказательство съ одной стороны двойныхъ атомовъ, а съ другой согласованіе результатовъ, выведенныхъ изъ теплоемкостей, изоморфизма и изъ химическихъ аналогій.

Привожу тутъ слова Реньо по поводу атомнаго вѣса висмута.

»Берцеліусъ, вмѣсть съ другими химиками, доліое времія при采纳 за атомный вѣсъ висмута число 1330, т. е. придавалъ окиси (protossido) этого металла формулу  $\text{Bi}_2\text{O}_3$  и ставилъ ее рядомъ съ

<sup>1)</sup> Авогадро, около 1833, задался разширенiemъ примѣненія закона Дюлонга и Пти, опредѣляя теплоемкости пѣкоторыхъ простыхъ тѣлъ, для которыхъ онъ не были опредѣлены этими двумя французскими физиками, и стараясь согласовать атомные вѣса съ таковыми своими изслѣдованіями. Вообще результаты эти были не точны. Для іода онъ получилъ теплоемкость 0,089, значительно отличающуюся отъ 0,05412, найденной за тѣмъ Реньо. Число 0,089 при умноженіи на 789,75 — атомный вѣсъ, принятый Берцеліусомъ для іода, даетъ произведеніе 70 вмѣсто 42.

общью сурьмы; но посль открытия перекиси висмута, съяннаю Штромейеромъ, онъ счелъ необходимымъ измѣнить принятый до тыхъ поръ атомный вѣсъ и вѣсто него принять число 887, потому что анализы перекиси висмута, съянные этимъ химикомъ, не могли быть выражены простыми отношеніями при прежнемъ атомномъ вѣсѣ, тогда какъ три новыя получался рядъ  $\text{BiO}$  и  $\text{BiO}^{3/2}$ . При этомъ окись висмута становилась соответствующей окиси свинца; но такое предположеніе противорѣчило всякой аналогіи. Спирристый висмутъ далеко не изоморфенъ съ спирристымъ свинцомъ, но напротивъ по Philipp'sу предполагаетъ кристаллическую форму, сходную съ кристаллической формой спирристой сурьмы. Изслѣдованія Жаклена (Jaquelin) надъ нѣкоторыми соединеніями висмута дѣлаютъ весьма спрятанныхъ сходство въ составѣ окиси Штромейера съ сурьмянной кислотой и изоморфизму хлористаго висмута съ хлористой сурьмой. Я не думаю, чтобы послѣ сказаннаго мнай, можно-бы оставаться сомнѣніе относительно необходимости возвращенія къ прежнему атомному вѣсу висмута».

Другое важное заключеніе, выведенное Реньо изъ теплоемкостей, было заключеніе, отпосящееся до атомнаго вѣса серебра и до формулы его окисла: подтверждая теплоемкость серебра, опредѣленную Дюлонгомъ и Пти, и принятый ими атомный вѣсъ этого металла, Реньо показалъ также, что этотъ атомный вѣсъ подтверждается и химическими аналогіями и изоморфизмомъ. Привожу тутъ его слова:

«Атомный вѣсъ серебра равенъ только половинѣ атомнаго вѣса принятаго Берцеліусомъ.....

Атомный вѣсъ 1351, принятый для серебра Берцеліусомъ, предполагаетъ, что окись серебра имѣетъ формулу  $\text{R}O$  и соответствуетъ окиси свинца и черной окиси мыди. Но теперь, послѣ изслѣдованій и. Густова и Гейриха Розе, минералоги очень хорошо знаютъ, что спирристое серебро должно быть рассматриваемо изоморфнымъ съ спирристымъ мыдлинскимъ соединеніемъ  $\text{Cu}_2\text{S}$ , и что оно можетъ замѣнить его во всѣхъ пропорціяхъ въ блеклой рудѣ. Поэтому и окись серебра должна соответствовать окиси мыди (мѣднистой окиси), а атомный вѣсъ общепринятый для серебра долженъ быть разделенъ на 2».

За тѣмъ таковое измѣненіе было вполнѣ подтверждено и распространено на калій и натрій, во второмъ мемуарѣ, читанномъ во Фран-

цузской академії наукъ 11 января 1841: о теплоемкостяхъ твердыхъ и жидкихъ сложныхъ тѣлъ<sup>1)</sup>.

Въ этомъ весьма важномъ мемуарѣ, массой точныхъ изслѣдований, результаты которыхъ сведены въ слѣдующей таблицѣ, онъ подтверждаетъ законъ Нѣйманна, т. е. что въ сложныхъ тѣлахъ одною и тою же атомною состава (съ одинаковыми числами атомовъ) и подобною химическаго строенія, теплоемкости находятся въ обратномъ отношеніи къ атомными вѣсамъ, или что теплоемкость атомовъ одинакова.

Законъ этотъ заключаетъ въ себѣ, какъ частный случай, законъ Дюлонга и Пти относительно простыхъ тѣлъ и подтверждается изслѣдованіями, въ тѣхъ же самыихъ предпѣлахъ, какъ и послѣдній<sup>2)</sup>.

Кромѣ того онъ открылъ, что въ сплавахъ на достаточномъ разстояніи отъ ихъ температуры плавленія, теплоемкость совершенно равна среднему изъ теплоемкостей металловъ, ихъ составляющихъ, т. е. что сложные атомы сплавовъ имѣютъ теплоемкость, равную суммѣ теплоемкостей, составляющихъ ихъ элементарныхъ атомовъ, и что подобное соотношеніе въ извѣстной степени представляютъ и некоторые другія сложныя соединенія, какъ хлористыя и юдистыя.

Въ слѣдующей таблицѣ приводимъ важнѣйшия экспериментальныя результа ты, находящіеся въ мемуарѣ Реньо, оставляя въ сторонѣ сплавы и многія сложныя соединенія, представляющія мало интереса для нашей цѣли.

1) Ann. de Chim. et de Phys. 3-е Серіе, т. 1 (1841) стр. 120.  
2) Loc. cit. стр. 183.

## Таблица теплоемкостей сложныхъ тѣль.

| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВЪ.                     | Теплоемкость средняя изъ многихъ изслѣдований. | Вѣсъ сложныхъ атомовъ или молекулярный вѣсъ 0=100. | Произведеніе теплоемкости на молекулярный вѣсъ или молекулярная (атомная) теплоемкость. |                                          |
|----------------------------------------|------------------------------------------------|----------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------|
|                                        |                                                |                                                    | теплоемкости на молекулярный вѣсъ                                                       | или молекулярная (атомная) теплоемкость. |
| Оксиды R0.                             |                                                |                                                    |                                                                                         |                                          |
| Окись свинца въ порошкѣ . . .          | 0,05118                                        | 1394,5                                             | 71,34                                                                                   |                                          |
| Окись свинца сплавленная . . .         | 0,05089                                        | •                                                  | 70,94                                                                                   |                                          |
| Окись ртути . . . . .                  | 0,05179                                        | 1365,8                                             | 70,74                                                                                   |                                          |
| Окись марганца . . . . .               | 0,15701                                        | 445,9                                              | 70,01                                                                                   |                                          |
| Окись мѣди . . . . .                   | 0,14201                                        | 495,7                                              | 70,39                                                                                   |                                          |
| Окись никеля . . . . .                 | 0,16234                                        | 469,6                                              | 76,21                                                                                   |                                          |
| Та же окись прокаленная . . .          | 0,15885                                        | •                                                  | 74,60                                                                                   |                                          |
|                                        |                                                | Среднее                                            | 72,03                                                                                   |                                          |
| Магнезія . . . . .                     | 0,24394                                        | 258,4                                              | 63,03                                                                                   |                                          |
| Окись цинка . . . . .                  | 0,12480                                        | 503,2                                              | 62,77                                                                                   |                                          |
| Оксиды R <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . |                                                |                                                    |                                                                                         |                                          |
| Желѣзный блескъ . . . . .              | 0,16695                                        | 978,4                                              | 163,35                                                                                  |                                          |
| Колькотарь мало прокаленный .          | 0,17569                                        | •                                                  | 171,90                                                                                  |                                          |
| >    больѣе прокаленный .              | 0,17167                                        | •                                                  | 168,00                                                                                  |                                          |
| >    еще болѣе прокален. .             | 0,16814                                        | •                                                  | 164,44                                                                                  |                                          |
| Мышьяковистая кислота . . .            | 0,12786                                        | 1240,1                                             | 158,56                                                                                  |                                          |
| Окись висмута . . . . .                | 0,06053                                        | 2960,7                                             | 179,22                                                                                  |                                          |
| >    сурьмы . . . . .                  | 0,09009                                        | 1912,9                                             | 172,34                                                                                  |                                          |
| >    хрома . . . . .                   | 0,17960                                        | 1003,6                                             | 180,01                                                                                  |                                          |
|                                        |                                                | Среднее                                            | 169,73                                                                                  |                                          |
| Глиноземъ, корундъ . . . . .           | 0,19762                                        | 642,4                                              | 126,87                                                                                  |                                          |
| Сапфиръ . . . . .                      | 0,21732                                        | •                                                  | 139,61                                                                                  |                                          |
| Оксиды R <sub>2</sub> O <sub>5</sub> . |                                                |                                                    |                                                                                         |                                          |
| Оловянная кислота . . . . .            | 0,09326                                        | 935,3                                              | 87,23                                                                                   |                                          |
| Титановая кислота искусствен.          | 0,17164                                        | 503,7                                              | 86,45                                                                                   |                                          |
| Титановая кислота (рутиль)             | 0,17032                                        | •                                                  | 85,79                                                                                   |                                          |
|                                        |                                                | Среднее                                            | 86,49                                                                                   |                                          |
| Сурьмянистая кислота . . . . .         | 0,09535                                        | 1006,5                                             | 95,92                                                                                   |                                          |

| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВЪ. | Теплоемкость<br>средняя изъ<br>многихъ из-<br>слѣдований. | Весь сложныхъ<br>атомовъ | Произведеніе<br>теплоемкости на мо-<br>лекулярный весь<br>$\times 100$ . | Произведеніе<br>теплоемкости на мо-<br>лекулярный весь<br>или молеку-<br>лярный весь<br>или молекулярная<br>(атомная) тепло-<br>емкость. |
|--------------------|-----------------------------------------------------------|--------------------------|--------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                    |                                                           |                          |                                                                          | или молекулярный весь<br>$\times 100$ .                                                                                                  |

Оксиды  $RO_3$ .

|                            |         |        |        |
|----------------------------|---------|--------|--------|
| Вольфрамовая кислота . . . | 0,07983 | 1483,2 | 118,38 |
| Молибденовая кислота . . . | 0,13240 | 898,5  | 118,96 |

Сѣрнистые соединенія  $RS$ .

|                          |         |         |       |
|--------------------------|---------|---------|-------|
| Сѣрнистое желѣзо . . . . | 0,13570 | 540,4   | 73,33 |
| Сѣрнистый никель . . . . | 0,12813 | 570,8   | 73,15 |
| » кобальтъ . . . .       | 0,12512 | 570,0   | 71,34 |
| » цинкъ . . . .          | 0,12303 | 604,4   | 74,35 |
| » свинецъ . . . .        | 0,05086 | 1495,6  | 76,00 |
| Сѣрнистая ртуть . . . .  | 0,05117 | 1467,0  | 75,06 |
| Сѣрнистое олово . . . .  | 0,08365 | 936,5   | 74,34 |
|                          |         | Среднее | 74,51 |

Сѣрнистые соединенія  $R_2S_3$ .

|                           |         |        |        |
|---------------------------|---------|--------|--------|
| Сѣрнистая сурьма . . . .  | 0,08403 | 2216,4 | 186,21 |
| Сѣрнистый висмутъ . . . . | 0,16002 | 3264,2 | 195,90 |
|                           | Среднее |        |        |
|                           |         |        | 191,06 |

Сѣрнистые соединенія  $R_2S$ .

|                              |         |        |        |
|------------------------------|---------|--------|--------|
| Мѣдистое сѣрнистое соедин. . | 0,12118 | 992,0  | 120,21 |
| Сѣрнистое серебро . . . .    | 0,07460 | 1553,0 | 115,86 |

Хлористые соединенія  $R_2Cl_2$ .

|                                  |         |        |        |
|----------------------------------|---------|--------|--------|
| Хлористый натрій . . . .         | 0,21401 | 733,5  | 156,97 |
| Хлористый калій . . . .          | 0,17295 | 932,5  | 161,19 |
| Хлористое ртутистое соединеніе . | 0,05205 | 2974,2 | 154,80 |
| Хлористое мѣдистое соединеніе .  | 0,13827 | 1234,0 | 156,83 |
| Хлористое серебро . . . .        | 0,09109 | 1794,2 | 163,42 |
|                                  | Среднее |        |        |
|                                  |         |        | 158,64 |

| НАЗВАНІЕ ВЕЩЕСТВЪ. | Теплоемкость<br>средняя изъ<br>многихъ из-<br>следованій. | Въсъ сложныхъ<br>атомовъ<br>или молеку-<br>лярный вѣсъ<br>$O=100$ . | Произведеніе<br>теплоемкости на молекулярный вѣсъ<br>или молекулярная<br>(атомная) тепло-<br>емкость. |
|--------------------|-----------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                    |                                                           |                                                                     |                                                                                                       |

Бромистыя соединенія  $R_2Br_2$ .

|                             |         |         |         |
|-----------------------------|---------|---------|---------|
| Бромистый калій . . . . .   | 0,11322 | 1468,2  | 166,21  |
| Бромистое серебро . . . . . | 0,07391 | 2330,0  | 173,31  |
|                             |         | Среднее | 169,79. |
| Бромистый натрій . . . . .  | 0,13842 | 1269,2  | 175,65  |

Іодистыя соединенія  $R_2I_2$ .

|                                |         |         |         |
|--------------------------------|---------|---------|---------|
| Іодистый калій . . . . .       | 0,08191 | 2068,2  | 169,38  |
| Іодистый натрій . . . . .      | 0,08684 | 1869,2  | 162,30  |
| Іодистое ртутистое соединеніе. | 0,03949 | 4109,3  | 162,34  |
| Іодистое серебро . . . . .     | 0,06159 | 2929,9  | 180,45  |
| Іодистое мѣднистое соединеніе  | 0,06869 | 2369,7  | 162,81  |
|                                |         | Среднее | 167,45. |

Хлористыя соединенія  $RCl_2$ .

|                                |         |         |         |
|--------------------------------|---------|---------|---------|
| Хлористый барій . . . . .      | 0,08957 | 1299,5  | 116,44  |
| Хлористый стронцій . . . . .   | 0,11990 | 989,9   | 118,70  |
| Хлористый кальцій . . . . .    | 0,16420 | 698,6   | 114,72  |
| Хлористый магній . . . . .     | 0,19460 | 601,0   | 118,54  |
| Хлористый свинецъ . . . . .    | 0,06641 | 1737,1  | 115,35  |
| Хлористое ртутистое соединеніе | 0,06889 | 1708,4  | 117,78  |
| Хлористое оловяннистое соед.   | 0,10161 | 1177,9  | 119,59  |
|                                |         | Среднее | 117,03. |

Бромистыя соединенія  $RBr_2$ .

|                             |         |        |         |
|-----------------------------|---------|--------|---------|
| Бромистый свинецъ . . . . . | 0,05326 | 2272,8 | 121,00. |
|-----------------------------|---------|--------|---------|

Іодистыя соединенія  $RI_2$ .

|                            |         |         |         |
|----------------------------|---------|---------|---------|
| Іодистый свинецъ . . . . . | 0,04267 | 2872,8  | 122,54  |
| Іодистая ртуть . . . . .   | 0,04197 | 2844,1  | 119,36  |
|                            |         | Среднее | 120,95. |

| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВЪ. | Теплоемкость. Весь сложныхъ средняя изъ атомовъ многихъ из- или молеку- слѣдований. | Произведеніе теплоемкости на молекулярный весь 0=100. |
|--------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------|
|                    |                                                                                     | или молекулярная (атомная) теплоемкость.              |

Азотнокислые соли  $R_2O + N_2O_5$ 

|                              |         |        |        |
|------------------------------|---------|--------|--------|
| Азотнокислый калій . . . .   | 0,23875 | 1266,9 | 302,49 |
| Азотнокислый натрій . . . .  | 0,27821 | 1067,9 | 297,13 |
| Азотнокислое серебро . . . . | 0,14352 | 2127,6 | 305,55 |
| Среднее                      |         |        | 301,72 |

Азотнокислые соли  $R_2O + N_2O_5$ 

|                            |         |        |        |
|----------------------------|---------|--------|--------|
| Азотнокислый барій - . . . | 0,15228 | 1633,9 | 248,83 |
|----------------------------|---------|--------|--------|

Хлорноватокислые соли  $R_2O + Cl_2O_5$ 

|                              |         |        |         |
|------------------------------|---------|--------|---------|
| Хлорноватокислый калій . . . | 0,20956 | 1532,4 | 321,04. |
|------------------------------|---------|--------|---------|

Пирофосфорнокислые соли  $P_2O_5 + 2R_2O$ 

|                               |         |        |         |
|-------------------------------|---------|--------|---------|
| Пирофосфорнокислый калій . .  | 0,19102 | 2072,1 | 395,79  |
| Пирофосфорнокислый натрій . . | 0,22833 | 1674,1 | 382,22  |
| Среднее                       |         |        | 389,01. |

Пирофосфорнокислые соли  $P_2O_5 + 2R_2O$ 

|                                |         |        |        |
|--------------------------------|---------|--------|--------|
| Пирофосфорнокислый свинецъ . . | 0,08208 | 3681,3 | 302,14 |
|--------------------------------|---------|--------|--------|

Сѣрнокислые соли  $S_0_3 + R_2O$ .

|                            |         |        |         |
|----------------------------|---------|--------|---------|
| Сѣрнокислый калій . . . .  | 0,19010 | 1091,1 | 207,40  |
| Сѣрнокислый натрій . . . . | 0,23115 | 892,1  | 206,21  |
| Среднее                    |         |        | 206,80. |

Сѣрнокислые соли  $S_0_3 + R_2O$ .

|                              |         |        |         |
|------------------------------|---------|--------|---------|
| Сѣрнокислый барій . . . .    | 0,11285 | 1458,1 | 164,54  |
| Сѣрнокислый стронцій . . . . | 0,14279 | 1448,5 | 164,01  |
| Сѣрнокислый свинецъ . . . .  | 0,08723 | 1895,7 | 165,39  |
| Сѣрнокислый кальцій . . . .  | 0,19656 | 857,2  | 168,49  |
| Сѣрнокислый магній . . . .   | 0,22159 | 759,5  | 168,30  |
| Среднее                      |         |        | 166,15. |

| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВЪ. | Теплоемкость Весь сложныхъ средняя изъ атомовъ многихъ изъ следованій. | Произведеніе теплоемкости на молекулярный весь 0=100. | Произведеніе теплоемкости на молекулярный весь или молекулярная (атомная) теплоемкость. |
|--------------------|------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------|
|--------------------|------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------|

Углекислые соли  $\text{CO}_2 + \text{R}_2\text{O}$ 

|                             |         |       |        |
|-----------------------------|---------|-------|--------|
| Углекислый калий . . . . .  | 0,21623 | 865,0 | 187,04 |
| Углекислый натрій . . . . . | 0,27275 | 666,0 | 181,65 |
| Среднее 184,85.             |         |       |        |

Углекислые соли  $\text{CO}_2 + \text{RO}$ 

|                                 |         |        |        |
|---------------------------------|---------|--------|--------|
| Углекислый кальцій (Исл. шпатъ) | 0,20858 | 631,0  | 131,61 |
| Арагонитъ . . . . .             | 0,20850 | >      | 131,56 |
| Мраморъ, бѣлый какъ сахаръ .    | 0,21585 | >      | 136,20 |
| Тоже сѣрий . . . . .            | 0,20989 | >      | 132,45 |
| Мѣль бѣлый . . . . .            | 0,21485 | >      | 135,57 |
| Углекислый барій . . . . .      | 0,11038 | 1231,9 | 135,99 |
| Углекислый стронцій . . . . .   | 0,14483 | 922,3  | 133,58 |
| Углекислое желеzистое соедин.   | 0,19345 | 714,2  | 138,16 |
| Среднее 134,40.                 |         |        |        |

Разбирая результаты своихъ изслѣдованій, Геню неоднократно показываетъ, что отступленія въ атомной теплотѣ сходныхъ сложныхъ тѣлъ, *вообще одного рода съ тѣми отступленіями, каковыя представляются въ простыхъ тѣлахъ;* но что исключеніями являются окислы магнія и цинка и глиноземъ, въ видѣ корунда и сапфира. Аналогія окисловъ цинка и магнія, проявляющаяся въ изоморфизмѣ ихъ сложныхъ соединеній, подтверждается также и одинаковой ихъ атомной теплотой 63; но окислы эти стоять совсѣмъ отдельно отъ всѣхъ другихъ окисловъ подобной формулы, имѣющихъ атомную теплоту 72. Атомная теплота глинозема значительно ниже атомной теплоты всѣхъ другихъ двухъ-третныхъ окисловъ (*sesqui-окисловъ*).

Таковую аномалию онъ старается объяснить уменьшеніемъ теплоемкости при увеличеніи агрегаціи, и полагаетъ, что ея не было бы вовсе, еслибы окислы сравнивались при одинаковомъ состояніи агрегаціи; кроме того, онъ полагаетъ, что *два окисла одинаковой формулы тѣмъ лучше удовлетворяютъ закону, чимъ полнѣе они изоморфны между собою.*

За тѣмъ, различныя данныя, находящіяся въ этомъ мемуарѣ, со-

действовали подтверждению того, что соединения серебра имѣютъ формулы, подобныя формуламъ мѣдистыхъ и ртутистыхъ соединеній. Такъ, сѣрнистое мѣдистое соединеніе  $Cu_2S$  и сѣрнистое серебро не только изоморфны между собою, но и имѣютъ весьма близкую атомную теплоту; къ этому хлористое серебро становилось около мѣдистаго и ртутистаго хлористаго соединенія, и въ эту группу входили еще хлористыя соединенія калія и натрія; поэтому, всѣмъ этимъ хлористымъ соединеніямъ онъ и далъ подобныя формулы, именно



Вообще за тѣмъ калійная, натрійная и серебрянныя соли, или образуютъ отдельную группу, или находятся вмѣстѣ съ соответствующими мѣдистыми и ртутистыми соединеніями. Вотъ слова Реньо относительно этого важнаго предмета:

*«Рядъ А представляетъ намъ хлористыя соединенія формулы  $R_2Cl_2$ . Быть можетъ покажется удивительнымъ вспомнить въ этомъ ряду хлористыя соединенія калія и натрія, которыхъ обыкновенно рассматриваютъ какъ выражавшіяся формулой  $RCl^2$ , но изъ таблицъ, включающихъ въ себѣ фтористыя, бромистыя, юодистыя и фтористыя соединенія, а также и соли, мы видимъ, что соединенія кали и натрія, относительно теплоемкости, постоянно группируются около соединеній окиси серебра, закиси ртути (mercurioso) и закиси мыди (rainoso).*

Эти два послѣдніе окисла всѣми химиками рассматриваются какъ состоящіе изъ 2 атомовъ металла и 1 атома кислорода. Что касается до серебра, то теплоемкость свободного металла приводитъ къ дѣленію на 2 атомнаю вѣсу, припятаю Берцеліусомъ. Атомная теплота спрѣкстаго серебра найдена=115,8; число это значительно разнится отъ 74,5, которое есть среднее изъ произведеній, даваемыхъ спрѣкстыми соединеніями формулы  $RS$ ; совершенно подобное же наблюденіе можетъ быть сдѣлано и на другихъ соединеніяхъ серебра. Это и есть новое доказательство въ пользу необходимости дѣленія на 2 атомнаю вѣсу серебра. Къ тому же заключенію приводитъ столь полный изоморфизъ спрѣкстаго серебра съ спрѣкстымъ мыдистымъ соединеніемъ, что во многихъ минералахъ эти спрѣкстые соединенія замѣщаютъ другъ друга, во всѣхъ отношеніяхъ. Слѣдовательно, послѣ этого не можетъ оставаться никакого сомнѣнія, что окись серебра должна быть сравниваема съ мыдистымъ и ртутистымъ окисломъ, т. е. должна быть разсмотриваема образованной изъ 2 атомовъ радикала и одного—кислорода.

Заключающіяся въ мемуарѣ изслѣдованія, относительно теплоемкостей щелочныхъ соединеній, приводятъ насъ также къ разсмотрѣнію кали и натріа, какъ окисловъ, образованныхъ 2 атомами металла и 1 атомомъ кислорода, и следовательно къ дѣленію на 2 атомныхъ въсвѣтъ, вообще принятыхъ для щелочныхъ металловъ.

Я сознаю, что химики не легко уступать этому заключенію, выведенному изъ теплоемкостей, и прежде нежели внести столь важное измѣненіе въ химическую формулы выждутъ, чтобы оно подтвердилось другими фактами. Но нетрудно уже и теперь привести большое число фактовъ, говорящихъ въ пользу выскажаннаго мною мнѣнія. На самомъ дѣль:

Извѣстно, что окислы  $\text{R}_2\text{O}$ , какъ баритъ, стронціанъ, известь, маевія, жезельвистая, марганцовистая, цинковая окись и т. д., могутъ замѣщаться въ различныхъ пропорціяхъ; но до сихъ поръ неизвѣстно ни одного хорошо установленного примѣра замѣщенія одного изъ этихъ окисловъ щелочнымъ окисломъ. Мы знаемъ двойные соли, образованные солями окисловъ  $\text{R}_2\text{O}$  съ щелочными солями, въ опредѣленныхъ пропорціяхъ, но не знаемъ замѣщенія окисловъ  $\text{R}_2\text{O}$  щелочами, замѣщеннія, которое въ дѣствительности и характеризуетъ химическій изоморфизмъ.

Мы знаемъ много квасцовъ, въ которыхъ глиозенъ замѣщенъ какимъ-либо другимъ окисломъ формулы  $\text{R}_2\text{O}_3$ , какъ напримѣръ окисью жезельва, окисью хрома, окисью марганца. Мы знаемъ также и другие, въ которыхъ кали замѣщено натромъ, литиою, аммоніакомъ; но мы не знаемъ ни одного случая, гдѣ-бы спирокислая щелочная соль была замѣщена спирокислымъ соединеніемъ окисла  $\text{R}_2\text{O}$ , напр. спирокислой солью маевіи, окиси цинка, окиси марганца или жезельвистой окиси.

Спирокислое и селеновокислое серебро по Миттерлиху вполне изоморфны съ безводнымъ спирокислымъ и селеновокислымъ натромъ.

Я расчитывалъ, что буду имѣть возможность привести въ этомъ трудѣ и теплоемкости свободныхъ талія и натрія, которыхъ было-бы интересно знать въ этой точки зрѣнія, но до сихъ поръ я встрѣтился препятствіемъ, зависящемъ отъ природы этихъ металловъ, которыхъ однако я надѣюсь преодолѣть».

Впослѣдствії обѣщаніе это онъ точно выполнилъ, и его предположеніе совершенно подтвердилось.

Въ томъ же самомъ мемуарѣ Реньо приводить новые изслѣдованія относительно теплоемкости углерода въ его различныхъ состояніяхъ

(животный уголь, древесный уголь, антрацитъ, графитъ, алмазъ); вотъ какое заключеніе онъ выводить изъ нихъ:

«Слѣдовательно, углеродъ представляетъ намъ примѣръ вещества, теплоемкость котораго измѣняется въ весьма широкихъ предѣлахъ; она тѣмъ менѣе, чѣмъ болѣе состояніе агрегаціи<sup>1)</sup>».

Къ подобному же заключенію пришли также Де-ла-Ривъ и Марсѣ, которые опредѣлили теплоемкость алмаза и растительного угля въ некоторыхъ другихъ немногихъ простыхъ тѣлъ. Что касается до примѣненія закона Дюлонга и Пти къ углероду, то Реньо, въ этомъ второмъ своемъ мемуарѣ, не настаиваетъ па высказанномъ въ первомъ мемуарѣ мнѣніи, что нужно удвоить атомный вѣсъ углерода; на самомъ дѣлѣ онъ говоритъ слѣдующее:

«Углеродъ представляетъ совершенное исключеніе между простыми тѣлами: онъ не удовлетворяетъ общему закону соотношенія между теплоемкостями и атомными вѣсами. Въ настоящее время, эту anomaliю я не могу иначе объяснить, какъ предположить, что углеродъ, существующій въ соединеніяхъ, имѣетъ теплоемкость, отличную отъ той, каковую мы находимъ въ свободномъ углеродѣ. Предметъ этотъ я постараюсь тщательно изучить, когда я буду заниматься газообразными соединеніями, содержащими углеродъ».

Позднѣе онъ дѣлалъ новыя изслѣдованія надъ теплоемкостью твердаго углерода, но ему не удалось, какъ онъ надѣялся, пролить какой-либо свѣтъ на этотъ предметъ, изученіемъ газовъ.

Такъ какъ оба мемуара Реньо, обѣ которыхъ я говорилъ, въ сущности суть только продолженіе и разширеніе трудовъ Дюлонга и Пти и трудовъ Нѣймана, встрѣченныхъ Берцеліусомъ съ большимъ интересомъ, то они и не могли не обратить на себя его вниманія, отъ котораго до послѣднихъ лѣтъ его жизни не ускользнуло ни одинъ важный химический фактъ. На самомъ дѣлѣ, онъ отнесся съ большимъ уваженіемъ къ этимъ двумъ мемуарамъ французскаго физика и химика и подвергъ обсужденію результаты и заключенія, пользуясь также и другими фактами, публикованными относительно того же предмета Де-ла-Ривомъ и Марсѣ.

Что касается измѣненій, предложенныхъ Реньо въ атомныхъ вѣсахъ простыхъ тѣлъ, то Берцеліусъ отвергаетъ измѣненіе, предложен-

<sup>1)</sup> Ann. de Chim. et de Phys. 3 serie т. 1 (1841), стр. 205.

ное для урана (безполезно приводить оба противоположные мнѣнія, относительно этого предмета, такъ какъ позднѣе Пелиго показалъ, что то, что считалось за металлическій уранъ, было не что иное какъ окисль настоящаго металла); онъ отвергаетъ также предложенное въ первомъ мемуарѣ измѣненіе для углерода, указывая, что результаты Де-ла-Рива и Марсѣ обѣ большихъ варіаціяхъ теплоемкости этого элемента въ различныхъ состояніяхъ и, за тѣмъ, результаты самого Реню, лишаютъ всякаго значенія доказательство, выведенное изъ теплоемкости углерода, полученной при первыхъ изслѣдованіяхъ; онъ полагаетъ еще недостаточными доказательства, приведенные въ пользу возврата въ атомному вѣсу висмута, соотвѣтствующему формулѣ  $Bi_2O_3$ , первого его окисла, считая, что для окончательнаго рѣшенія этого вопроса необходимо болѣе тщательное изслѣдованіе состава различныхъ его окисловъ; таковое изслѣдованіе позднѣе устранило всякое сомнѣніе, подтвердивъ заключеніе, выведенное изъ теплоемкости, изъ аналогіи и изъ изоморфизма соединеній висмута съ соединеніями сурьмы.

Онъ считаетъ не менѣе недостаточными доказательства, приведенные въ первомъ мемуарѣ Реню въ пользу дѣленія на 2 атомнаго вѣса серебра, въ пользу формулы  $Ag_2O$  для основнаго окисла. Оспаривается<sup>1)</sup> существованіе другаго нисшаго окисла, формула котораго должна была бы быть  $Ag_4O$ , что было-бы, говорить онъ, *необычайнымъ исключениемъ соотношения между атомами*.

Но, какъ ему казалось, болѣе сильное доказательство противъ предложенія Реню было слѣдующее, приводимое его собственными словами: *«Къ тому же окись серебра—сильное основаніе, немножко растворимое въ водѣ и восстановляющее синій цветъ лакмуса, превращающіе въ красный, представлена-бы сильдовательно исключение, еслибы состояла изъ 2 атомовъ радикала и 1 атома кислорода».*

Когда же Реню во второмъ своемъ мемуарѣ вывелъ, что и кэли и натръ, основанія болѣе сильныя, нежели окись серебра, должны также состоять изъ 2 атомовъ радикала и 1 кислорода, то Берцеліусъ уже не приводить противъ такаго предложенія правило о составѣ сильныхъ основаній, которое онъ приводилъ по поводу окиси серебра; напротивъ онъ оказывается склоннымъ къ принятію, предложеннаго из-

<sup>1)</sup> Ежегодный отчетъ объ успѣхахъ химії, читанный въ Стокгольмской академіи 31 марта 1841.

мѣненія въ атомныхъ вѣсахъ щелочныхъ металловъ. Вотъ его слова: *«Ренъо, изъ своихъ изслѣдований надъ теплоемкостью щелочныхъ солей, заключилъ, что кали и натръ состоятъ изъ 1 атома кислорода и 2 атомовъ радикала. Это заключеніе заслуживаетъ всякої вниманія, и находитъ себѣ подтвержденіе въ способности щелочныхъ металловъ соединяться съ 5 атомами спры, т. е. такимъ числомъ атомовъ электроотрицательнаго элемента, которое вообще предполагаетъ 2 атома электроположительнаго элемента. Кальцій, напротивъ того, не можетъ соединяться болѣе какъ съ 4 атомами спры. Къ тому же, кали изоморфно съ окисью аммонія, а последняя содержитъ 2 атома аммонія<sup>1)</sup>.»*

Между тѣмъ, какъ такимъ образомъ все уменьшалось сопротивленіе къ измѣненію формулъ сильныхъ основаній, Ренъо, продолжая свои изслѣдованія въ области теплоемкостей съ такимъ же прилежаніемъ и постоянствомъ, съ какимъ Митчерлихъ предавался изученію изоморфизма, постоянно старается доказать и болѣе развить мысль, которую онъ относительно этого предмета повторяетъ почти въ тѣхъ же самыхъ словахъ во всѣхъ своихъ мемуарахъ: именно, что законъ *Дюлонга и Пти* долженъ быть *принятъ не въ томъ строгомъ смыслѣ, въ какомъ понимали его эти извѣстныи физики, но какъ приблизительный законъ, который съ пользою можетъ быть примѣненъ при многихъ научныхъ соображеніяхъ; что нельзя сомнѣваться, что будучи примѣненъ къ простымъ тѣламъ, изученнымъ въ однозъ и томъ же физическомъ состояніи, онъ окажется химіи весьма большую помощь, руководя при избраниіи въ томъ же вѣсѣ простыхъ тѣлъ, когда химическія соображенія допускаютъ возможность выбора между различными, однаково спрятанными въ сапами<sup>2)</sup>; что колебанія между 36 и 41 произведеній изъ теплоемкостей на атомные вѣса происходятъ вслѣдствіе тою, что теплоемкость тѣлъ, опредѣляемая при нашихъ изслѣдованіяхъ, заключаетъ въ себѣ не только атомную теплоемкость, т. е. количество теплоты, необходимое для возвышенія температуры атома на 1 градусъ, но кроме того теплоту, изчезающую при произведеніи разширенія тѣла и при*

<sup>1)</sup> Ежегодный отчетъ объ успѣхахъ химіи, читанный 31 марта 1842.

<sup>2)</sup> Мемуаръ о теплоемкости нѣкоторыхъ простыхъ тѣлъ и объ изоморфныхъ видоизмѣненіяхъ селена. *Annales de Chimie et de Physique*, 3 serie t. 46, (1856), стр. 275.

молекуларных измѣненіяхъ, сопровождающихъ это послѣдовательное размноженіе и обусловливающихъ гармонію его кристаллическихъ группъ; и что, наконецъ, эти побочныя явленія поглощаютъ количества теплоты, которыхъ вовсе не находятся въ обратномъ отношеніи съ атомными весами и, кроме того, для каждого изъ нихъ варьируются, смотря по тому, въ какихъ предполагаемыхъ температурахъ дѣлается наблюденіе.

Для этой цѣли, онъ съ одной стороны направилъ свои изслѣдованія къ тому, чтобы сдѣлать очевидными эти причины колебаній въ произведеніяхъ теплоемкости на атомные вѣса, опредѣляя теплоемкость одного и того же вещества при различныхъ условіяхъ температуры и агрегации; съ другой стороны, стараясь уменьшить, на сколько возможно, эти причины и сравнивая простымъ твердымъ тѣлома, при условіяхъ возможно болѣе одинаковыхъ, онъ показываетъ, что при этомъ постоянно болѣе приближаются къ закону Дюлонга и Пти. Такъ напр. найдя, что жидкая ртуть удовлетворяетъ закону Дюлонга и Пти, онъ показалъ, что это происходитъ вслѣдствіе лѣпь незначительной разницы въ теплоемкости ртути въ обоихъ состояніяхъ, жидкому и твердому, и что въ послѣднемъ состояніи и при температурѣ, далекой отъ точки плавленія, она еще лучше удовлетворяетъ закону; кроме того, онъ показалъ, что теплоемкость твердаго брома, при температурѣ, далекой отъ точки плавленія, подтверждаетъ атомный вѣсъ, принятый для него Берцеліусомъ, тогда какъ теплоемкость жидкаго брома не подтверждается<sup>1)</sup>.

Изслѣдованія, произведенные имъ надъ другими простыми тѣлами твердыми, которая онъ могъ имѣть достаточно чистыми, привели его къ тому же самому результату; единственное улеродѣ, боръ и кремній представляли очевидное исключеніе изъ закона. Рено, прежде нежели принять это заключеніе, всячески старался измѣнить атомныя вѣса этихъ элементовъ, чтобы хотя въ одномъ изъ своихъ аллотропическихъ состояній, они удовлетворили бы закону.

Такъ въ 1849, онъ полагалъ, что для углерода въ его видоизмененіи съ наименьшей агрегацией<sup>2)</sup> (т. е. въ сажѣ), онъ долженъ имѣть теплоемкость, соответствующую его истинному атомному вѣсу; по теплоемкость (продолжаю его собственными словами); «тайденная жюю для углерода, получающаяся разложениемъ при нагреваніи органичес-

<sup>1)</sup> Annales de Chimie et de Physique, 3 serie т. 26, стр. 268, (1849).

<sup>2)</sup> Nella modificazione in cui era pi disgregato.

каго вещества, соответствует атомному вѣсу 150, т. е. числу вдвое большему 75, которое принимается большинствомъ химиковъ\*. (Annales de Chimie et de Physique, 3 serie t. 26, (1849), стр. 263).

Это было возвращеніемъ къ идеѣ, высказанной уже въ первомъ мемуарѣ его 1840, вслѣдствіе которой формулы окиси углерода, щавелевой кислоты и угольной кислоты становились:  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CO}_3$ ,  $\text{CO}_4$ . Въ пользу такового удвоенія атомнаго вѣса углерода, онъ приводитъ слѣдующее основаніе, которое ему кажется рѣшительнымъ.

\*Мы знаемъ, говорить онъ, весьма значительное число веществъ извлеченныхъ изъ органическаго царства, составъ которыхъ установленъ съ достовѣрностью; все формулы изъ представляютъ ту замѣчательную особенность, что число атомовъ углерода четное. Фактъ этотъ весьма естественъ, если атомный вѣсъ, принятый химиками, представляетъ половину истиннаго. Только два соединенія углерода представляютъ исключение, именно тѣ два, которые служили къ установлению стараго атомнаго вѣса углерода—окись углерода и угольная кислота. Но у насъ нѣтъ никакого основанія писать формулу окиси углерода  $\text{CO}$ , а не  $\text{C}_2\text{O}_2$  ( $\text{C}=75$ ). Что касается до угольной кислоты, то химики ея формулу пишутъ  $\text{CO}_2$ , потому что рассматриваютъ за среднія соли тѣ, которые чаще встрѣчаются, какъ углекислая извѣстъ, углекислый баритъ и т. д.—и за двууглекислые (кислые) соли, углекислые щелочныя соли, содержащія вдвое большее количество угольной кислоты. Аномалия исчезаетъ, если рассматривать, наоборотъ, эти послѣднія соли за среднія, какъ и дѣлаютъ это до сихъ поръ многіе химики. Обыкновенныя углекислые соли становятся при этомъ основными углекислыми солями\*.

Межу тѣмъ, этотъ фактъ, что число атомовъ углерода въ органическихъ веществахъ четное, зависѣлъ вовсе не отъ того, что была ошибка въ атомномъ вѣсѣ углерода, но отъ того, что вслѣдствіе дуалистического предубѣжденія, были удвоены вѣса сложныхъ атомовъ (частицъ), а чрезъ это и общее число содержащихся въ нихъ элементарныхъ атомовъ, какъ были удвоены частичные вѣса азотной кислоты  $\text{N}_2\text{H}_2\text{O}_6$ , хлорноватой кислоты  $\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_6$  и другихъ солей водорода и металловъ.

Мы увидимъ, что погрѣшность въ вѣсѣ частицъ происходила вслѣдствіе недостатка методовъ и критеріевъ для провѣрки этихъ вѣсовъ; вслѣдствіе той же самой причины происходило сомнѣніе, въ которомъ находился Реньо, должны-ли частичные вѣса окиси углерода въ

угольной кислоты выражаться формулами  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$  или же удвоенным  $\text{C}_2\text{O}_2$ ,  $\text{C}_2\text{O}_4$  ( $\text{C}=75$ ).

Когда введены были и приняты, критеріи для частичныхъ вѣсовъ, тогда было показано, что при употреблениі атомныхъ вѣсовъ Берцеліуса ( $\text{O}=100$ ,  $\text{H}=6,25$ ,  $\text{C}=75$  или  $\text{O}=16$ ,  $\text{H}=1$ ,  $\text{C}=12$ ), между тѣмъ какъ справедливы формулы  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ , — вдвое болѣе истинныхъ, формулы, принятые для большей части органическихъ веществъ. Тогда потеряло всякое значеніе доказательство, на которомъ Реньо основывался, удвояя атомный вѣсъ углерода<sup>1)</sup>; но даже и тогда когда формулы органическихъ веществъ еще и не были исправлены, ни одинъ изъ химиковъ не принялъ предложенія Реньо, не рѣшаясь измѣнить частичные вѣса и формулы  $\text{CO}$ ,  $\text{CO}_2$ , припимаемыя для двухъ простѣйшихъ соединеній углерода.

Поэтому постоянно и принималось, въ чёмъ теперь и нѣтъ сомнѣнія, что теплоемкость свободного углерода, не въ одномъ изъ его аллотропическихъ состояній не соответствуетъ закону Дюлонга и Пти.

Относительно кремнія, химики въ продолженіи долгаго времени находились въ сомнѣніи принять-ли за его атомный вѣсъ 266, выражая кремнеземъ  $\text{SiO}_3$ , или 177,8 съ формулой  $\text{SiO}_2$ , или 88 при формулѣ  $\text{SiO}$ ; но ни одинъ изъ этихъ атомныхъ вѣсовъ при умноженіи на 0,176 — теплоемкость кремпія — не даетъ произведенія, которое бы помѣщалось между 36 и 41, какъ это имѣть мѣсто для другихъ простыхъ тѣлъ. »Для того, чтобы кремній удовлетворялъ закону (го-

<sup>1)</sup> Весьма страннымъ ослѣпленіемъ со стороны Жерара было то, что онъ въ пользу введенной имъ реформы, приводить теплоемкость углерода. При сохраненіи атомныхъ вѣсовъ элементовъ Берцеліуса, реформа эта сводилась не къ чему иному какъ къ раздѣленію на 2 вѣса частицъ, а чрезъ это и формула большей части органическихъ веществъ; при этомъ вовсе не измѣнялся атомный вѣсъ углерода (75 если  $\text{O}=100$ ; 12 если  $\text{O}=16$  и  $\text{H}=1$ ).

Исходя же изъ атомныхъ вѣсовъ Гмелина, называемыхъ эквивалентами, въ которыхъ  $\text{H}=1$ ,  $\text{O}=8$ ,  $\text{C}=6$ , нужно было удвоить атомный вѣсъ углерода, и вмѣстѣ съ тѣмъ также и атомный вѣсъ кислорода, но законъ теплоемкостей примѣнялся не къ атомнымъ вѣсамъ Гмелина, но къ атомнымъ вѣсамъ Берцеліуса, и удвоеніе вѣсовъ С и О было возвратомъ къ послѣднимъ. Впрочемъ пользованіе теплоемкостью углерода представляетъ диссонансъ въ системѣ Жерара, который не обращаетъ никакого вниманія на теплоемкость металловъ.

ворить Реньо<sup>1)</sup> теплоемкостій простыхъ тѣль съ той величиной, которая найдена мною для его теплоемкости, нужно писать формулу кремневой кислоты  $Si_2O_5$ , т. е. подобнымъ же образомъ какъ и формулу кислотъ азотной, фосфорной и мышьяковой. При этомъ атомный вѣсъ кремнія будетъ 282,5, а произведеніе этого вѣса на теплоемкость—39,12, которое подходитъ къ аналогичнымъ произведеніямъ, даваемымъ другими простыми тѣлами.

Еслибы мы удовольствовались кажущейся аналогіей, то не трудно было бы отыскать таковую. Такъ, если кремневая кислота многоосновна и можетъ подобно фосфорной и мышьяковой кислотамъ, образовать три рода солей, то легко можно было бы объяснить существование столь большаго числа силикатовъ....

Кремневая кислота съ обыкновеннымъ и древеснымъ спиртомъ даетъ три кремневыхъ эфира, подобно фосфорной кислотѣ, тогда какъ одноосновныя кислоты образуютъ только одинъ сложный эфиръ.

Недавно Вѣлеръ показалъ существованіе кремниста водорода, воспламеняющагося на воздухѣ и представляющаго весьма большую аналогію съ фосфористымъ водородомъ. Окись кремнія, открытая тѣмъ же химикомъ соотвѣтствовала-бы фосфористой кислотѣ; хлористый кремній—хлористому фосфору и т. д.«

Но самъ же Реньо замѣчаетъ, что эти аналогіи—кажущіяся и обманчивыя, и что формула  $Si_2O_5$ , находится въ противорѣчіи съ химическими фактами; на самомъ дѣлѣ, вскорѣ послѣ того онъ прибавляетъ:

»Но съ формулой  $Si_2O_5$  для кремневой кислоты трудно согласовать результаты анализа, полученные для многихъ соединеній кремнія....

Кромъ того возможно, что кремній относительно своей теплоемкости представляетъ аномалию, подобную той, которую я нашелъ для углерода въ различныхъ его состояніяхъ. Теплоемкость кристаллическаго кремнія и сплавленнаго, можетъ быть и не одинакова съ теплоемкостью кремнія, находящагося въ соединеніяхъ.«

Химики вовсе не могли принять формулу  $Si_2O_5$ ; напротивъ, какъ мы уже сказали на стр. 54, изоморфизмъ соединеній кремнія съ соединеніями олова и титана приводилъ къ предпочтенію для времнезема формулы  $SiO_2$ , и чрезъ это къ принятію для кремнія атомнаго вѣса=

<sup>1)</sup> Annales de Chimie et de Physique. 3 serie (1861), т. 63, стр. 31.

177,8 ( $0=100$ ). Когда за тѣмъ приняли и стали примѣнять теорію одинакового числа частицъ въ одинаковыхъ объемахъ газовъ при одинаковыхъ условіяхъ температуры и давленія, т. е. теорію плотностей газовъ, пропорціональныхъ частичнымъ вѣсамъ, тогда не оставалось болѣе сомнѣнія, что это и есть атомный вѣсъ кремнія, такъ какъ таковое количество его заключается въ частицѣ хлористаго, фтористаго, іодистаго и бромистаго кремнія  $\text{SiCl}_4$ ,  $\text{SiF}_4$ ,  $\text{SiI}_4$ ,  $\text{SiBr}_4$ ; и не въ одномъ изъ аллотропическихъ состояній кремнія, теплоемкость его не удовлетворяетъ закону Дюлонга и Пти, такъ какъ постоянно даетъ произведеніе гораздо менѣе 39. Подобнымъ же образомъ никакъ пользы было измѣнить атомный вѣсъ бора такъ, чтобы онъ согласовался и съ химическими фактами и съ теплоемкостью, найденной Ренъо=0,250. Принималъ для борной кислоты формулу  $\text{B}_2\text{O}_3$ , и чрезъ это для бора атомный вѣсъ 136,1 ( $0=100$ ), мы будемъ имѣть произведеніе теплоемкости на атомный вѣсъ  $136,1 \times 0,250 = 34,1$ , а число это весьма далеко отстоитъ отъ 39, представляющаго minimum произведенія, даваемаго другими простыми тѣлами.

Но отступленіе это отъ равенства произведенія оказалось еще болѣшимъ, когда чрезъ примѣненіе плотностей паровъ, къ провѣркѣ частичныхъ вѣсовъ, не осталось никакого сомнѣнія въ томъ, что формула хлористаго бора  $\text{BCl}_3$ , а чрезъ это формула безводной кислоты  $\text{B}_2\text{O}_3$ , т. е. когда пришлось принять для бора атомный вѣсъ въ половину менѣе принятаго Ренъо.

Слѣдовательно, тотчасъ же было очевидно, и за тѣмъ все болѣе и болѣе подтверждалось, что тщетны попытки Ренъо подвести боръ, кремній и углеродъ подъ правило равенства атомныхъ теплоемкостей, и что эти три тѣла представляютъ очевидное исключеніе изъ закона Дюлонга и Пти.

Нѣкоторые изъ химиковъ смутно и неопределенно приписывали эти исключенія преобладающему дѣйствію тѣхъ же самыхъ причинъ, которыхъ обусловливаютъ, что законъ только приблизительный, также и для тѣхъ простыхъ тѣлъ, которыхъ ему удовлетворяютъ; большая же часть не останавливалась на этомъ фактѣ, рассматривая его за единичный, въ остальныхъ случаяхъ продолжали пользоваться теплоемкостями и законами Дюлонга и Пти и Нѣйманна, по крайней мѣрѣ какъ вспомогательными критеріями при выборѣ между различными, одинаково вѣроятными атомными вѣсами и формулами.

Въ такомъ положеніи находилось дѣло до 1865, когда Коппъ сдѣлалъ цопытку подвести исключеніе подъ болѣе общій законъ теплоемкостей простыхъ и сложныхъ тѣлъ, особенный и частный случай котораго и представляютъ другіе элементы, а именно случай почти равенства атомной теплоты. Не время и не мѣсто рассматривать здѣсь эти новійшія изслѣдованія, и потому я, замѣтивъ только, что это не внесло никакого измѣненія ни въ способѣ, какої химики употребляли для пользованія теплоемкостями, ни въ заключенія изъ пихъ выведенныя, снова принимаюсь за бѣглое изложеніе продолженія изслѣдованій Реньо, специально по отношенію къ щелочнымъ металламъ.

Какъ онъ и обѣщалъ, лишь только онъ могъ имѣть чистыми калій и натрій и могъ преодолѣть экспериментальныя затрудненія, онъ и опредѣлилъ ихъ теплоемкость (въ 1849 калія и 1856 натрія), (*Annales de Chimie et de Physique* 3 серіе т. 26, стр. 46); полученные числа замѣчательно подтвердили заключеніе, выведенное имъ изъ теплоемкости ихъ соединеній, а именно, что основные окислы ихъ суть  $K_2O$ ,  $Na_2O$ . Въ то же самое время определеніе теплоемкости магнія подтвердило съ другой стороны, что напротивъ окись этого металла должна быть  $MgO$ , какъ это вытекало и изъ теплоемкости соединеній. Послѣдующія изслѣдованія надъ щелочными металлами и ихъ соединеніями, изслѣдованія, которымъ содѣствовало открытие новыхъ металловъ, и въ которыхъ Реньо принимаетъ участіе даже по настоящее время, подтвердили удивительное согласованіе заключеній, выведенныхъ изъ теплоемкости простыхъ тѣлъ, изъ теплоемкости сложныхъ тѣлъ и изъ совокупности фактовъ изоморфизма при установлѣніи формулъ соединеній и атомныхъ вѣсовъ металловъ<sup>1)</sup>.

1) Я укажу здѣсь нѣкоторые изъ многочисленныхъ фактовъ, которые еще болѣе подтверждаютъ заключеніе, выведенное Реньо изъ теплоемкостей калія, натрія, серебра и ихъ соединеній, и показываютъ, что оно примѣнено и къ литию и къ новымъ щелочнымъ металламъ (талій, рубидій, цезій), и устраниютъ всякое сомнѣніе въ полномъ согласованіи, въ этой области химіи, заключеній, выводимыхъ изъ теплоемкостей и изоморфизма, взятыхъ въ совокупности.

Въ подтвержденіе изоморфизма солей серебра съ солями натрія, указанного Негеномъ въ дитіоновыхъ соляхъ и Митчерлихомъ въ сѣрнокислыхъ и мышьяковокислыхъ соляхъ, Г. Розе нашелъ, что азотнокислое серебро кристаллизуется съ измѣнчивыми количествами азотнокислого натра въ ромбоэдрической формѣ послѣдняго.

Послѣдователи Берцеліуса, котораго система определенія числа атомовъ основывалась не столько на относительныхъ объемахъ газовъ, сколько на изоморфизмѣ и на согласныхъ съ ними физическихъ критеріяхъ, не могли долѣе не соглашаться съ этими заключеніями; поэтому они и принали измѣненія, введенныя Реню въ атомные вѣса серебра, калія, натрія и литія, за интегрантную часть и за завершеніе ихъ системы атомныхъ вѣсовъ.

Въ пополненіе пробѣла, существовавшаго въ доказательствахъ изоморфизма соединеній калія съ соединеніями натрія (для котораго въ продолженіи нѣкотораго времени имѣлось только одно—замѣщеніе этихъ двухъ металловъ въ нѣкоторыхъ минералахъ, какъ напр. албітѣ и полевомъ шпатѣ), Франкенгеймъ показалъ, что азотнокислый калій при извѣстныхъ обстоятельствахъ можетъ кристаллизоваться въ ромбоэдрической формѣ азотнокислого натрія (Poggendorff's Ann. 1837, т. 43, стр. 4); Розе (Poggendorff's Ann. т. 106 стр. 320) доказалъ, что азотнокислое серебро, которое, будучи смѣшано съ азотнокислымъ натріемъ, принимаетъ ромбоэдрическую форму его, будучи смѣшано съ азотнокислымъ каліемъ, принимаетъ призматическую форму послѣдняго. Вскорѣ за тѣмъ было показано, что три азотнокислыхъ соли: калія, натрія и серебра, изоморфны между собою и съ углекислымъ кальциемъ, на столько, что кристаллы исландскаго шпата, или другой ромбоэдрической углекислой соли какъ арагонита или другаго изоморфа, могутъ увеличиваться въ растворахъ той или другой азотнокислой соли.

Въ 1856 (Ann. de Chim. et de Phys. 3 serie, т. 49, стр. 276), Реню изъ теплоемкости хлористаго литія вывелъ, что металль этотъ долженъ помѣщаться рядомъ съ каліемъ, натріемъ и серебромъ; въ 1857, Троостъ (Ann. de Chim. et de Phys. 3 serie, т. 51, стр. 135) подтвердилъ это, показавъ изоморфизмъ хлористаго литія (въ правильныхъ октаэдрахъ) и азотнокислого литія (въ ромбоэдрахъ), съ соответствующими солями натрія; въ 1861, Реню завершилъ это доказательство атомнаго вѣса литія и формулы  $\text{Li}_2\text{O}$ —окиси, опредѣливъ, какъ онъ общалъ, теплоемкость металлическаго литія; она=0,9408, будучи помножена на атомный вѣсъ 43,75, соответствующій формулѣ  $\text{Li}_2\text{O}$ , даетъ произведеніе 41,260.

Едва открыть былъ талій, какъ въ 1863, Реню изъ теплоемкости его 0,003355 замѣтилъ, что окисель его долженъ имѣть формулу  $\text{Tl}_2\text{O}$ ; вскорѣ было показано, что въ квасцахъ и въ другихъ соединеніяхъ талій изоморphenъ съ каліемъ и натріемъ.

Что касается рубидія и цезія, то изоморфизмъ азотнокислого рубидія и азотнокислого цезія съ азотнокислымъ каліемъ и азотнокислымъ натріемъ (въ гексагональной системѣ), квасцовъ цезія и рубидія и двойныхъ сърнокислыхъ солей этихъ металловъ съ сърнокислыми солями металловъ магніевой группы, съ соответствующими солями калія, сърно-

Въ безводныхъ основныхъ окислахъ щелочныхъ металловъ и серебра, стали принимать 2 атома металла на одинъ кислорода  $R_2O$ , а въ соответствующихъ хлористыхъ соединеніяхъ 2 атома металла на 2 хлора  $R_2Cl_2$ ; между тѣмъ какъ въ окислахъ кальція, барія, стронція, магнія, цинка и т. д. продолжали принимать одинъ атомъ металла на одинъ кислорода  $RO$ , и въ соответствующихъ хлористыхъ соединеніяхъ одинъ атомъ металла на 2 хлора  $RCl_2$ . Слѣдовательно, два атома первыхъ металловъ были эквивалентны одному атому последнихъ, соединяясь съ однімъ и тѣмъ же количествомъ хлора и кислорода; съ другой стороны два атома хлора  $Cl_2$ , брома  $Br_2$  и т. д. были эквивалентны одному атому кислорода.

Вслѣдствіе дуалистической системы и вслѣдствіе той же самой причины, по какой формулы Берцеліуса постоянно содержали четное число атомовъ водорода, хлора, брома, іода, фтора, азота, фосфора, мышьяка, т. е. *двойные атомы*, послѣ принятія измѣненія Реню произошло то, что формулы содержали также и четное число атомовъ щелочныхъ металловъ и серебра. На самомъ дѣлѣ, всѣ соли должны были содержать одинъ или нѣсколько разъ цѣлый атомъ окиси  $K_2O$ ,  $Na_2O$ ,  $Al_2O$  и т. д., соединенный съ цѣлымъ атомомъ кислоты; хлористыя, бромистыя и іодистыя соединенія должны были иметь формулу  $K_2Cl_2$ ,  $Na_2Cl_2$ ,  $Al_2Cl_2$  и т. д., такъ какъ нужно было соблюдать правило не отдѣлять одинъ отъ другаго 2 атома хлора, брома, іода, фтора, которые вмѣстѣ были эквивалентны одному атому кислорода. Два атома щелочныхъ металловъ были, слѣдовательно, двойнымъ атомомъ, подобно двумъ атомамъ водокислаго и хромистокислаго рубидія съ сѣрнокислымъ и хромистокислымъ каліемъ, сѣрноватистокислаго, средняго щавелевокислаго и кислаго щавелевокислаго рубидія, съ соответствующими союзами калія, виннокаменнокислаго рубидія и натрія съ виннокаменнокислымъ каліемъ и натріемъ и т. д., не оставляя ни малѣйшаго сомнѣнія въ томъ, что эти два новыхъ металла аналоги калія и натрія. Можно быть вполнѣ уѣреннымъ, что когда окажется возможнымъ опредѣлить съ достаточной точностью ихъ теплоемкость и теплоемкость ихъ соединеній, то подтвердится эта аналогія, какъ съ другой стороны, опредѣленіемъ теплоемкости кальція подтвердилося, что формула его окисла должна быть  $CaO$ , т. е. подобна формуламъ окисловъ барія, магнія, цинка и т. д. (Gazzetta chimica I, стр. 63; см. также Poggendorff's Ann. (1870) т. 141, стр. 1).

Можно надѣяться, что при помощи новаго калориметра Бушена, пополнятся пробѣлы, существующіе въ нашихъ знаніяхъ относительно теплоемкостей простыхъ тѣлъ.

рода, галлоидовъ, азота, фосфора, мышьяка, и было удобнѣе обозначать какъ тѣ, такъ и другіе одинимъ перечеркнутымъ знакомъ, вмѣсто того, чтобы означать знакомъ сть коэфіцієнтомъ 2. Всѣ эти двойные атомы, Гмелинымъ и его послѣдователями, были рассматриваемы за одинъ химическій атомъ, эквивалентный въ нѣкоторыхъ физическихъ свойствахъ (*газообразный объемъ, теплопемкость и кристаллическая форма соединеній*) 2 атомамъ другихъ элементовъ. Что же другое можетъ означать перечеркиваніе знаковъ такихъ двойныхъ атомовъ, если не эту физическую эквивалентность? говорилъ Гмелинъ, но на основаніи этого мы еще не можемъ сказать, что это тутъ 2 атома; потому, что атомомъ мы должны называть то количество элемента, которое входитъ постоянно неравдольными въ атомы соединеній, и пять причины принимать за атомный вѣсъ меньшее противъ этого количества.

Столь простымъ разсужденіемъ удалось Гмелину послѣ 1840 убѣдить большую часть молодыхъ химиковъ оставить систему атомныхъ вѣсовъ шведскаго химика, и именно въ тотъ моментъ, когда она усовершенствовалась и завершилась согласованіемъ заключеній, выводимыхъ изъ теплопемкостей и изъ изоморфизма, и когда эти два нового рода критерія застутили мѣсто относительныхъ газообразныхъ объемовъ элементовъ, къ которымъ довѣріе было подорвано изслѣдованіями Дюма и Митчерлиха надъ плотностью нѣкоторыхъ паровъ.

Система атомныхъ вѣсовъ, которая припята была благодаря Гмелину, называемая системою эквивалентовъ, въ главныхъ чертахъ своихъ была не что иное какъ система Дальтона, Томсона, Волластона, Прута; т. е. отъ системы Берцеліуса и Реньо, она отличалась только тѣмъ что рассматривала за одинъ атомъ количества водорода, хлора, брома, юда, фтора, азота, фосфора, мышьяка, сурьмы, калія, патрія, литія и серебра, которыхъ въ этой послѣдней системѣ принимались за 2 атома. Если принимать атомъ кислорода за единицу атомныхъ вѣсовъ, то въ системѣ Гмелина атомные вѣса, перечисленныхъ элементовъ, вдвое больше тѣхъ, которые приведены въ таблицѣ Берцеліуса и Реньо; атомные же вѣса (называемыя также частичными) соединеній, какъ я уже замѣтилъ, одинаковы въ обѣихъ системахъ, такъ какъ все различіе между ними заключалось только въ томъ, что въ одной принималось за одинъ элементарный атомъ тоже самое количество, которое въ другой принималось за 2 атома, вмѣстѣ соединенныхъ. Если же за тѣмъ за единицу атомныхъ вѣсовъ принимать атомъ водорода, то такъ какъ въ си-

стемъ Гмелина атомный вѣсъ водорода вдвое болѣе принятаго Берцеліусомъ,—атомные вѣса всѣхъ элементовъ, какъ отнесенные къ вдвое большей единицѣ, выражаются числами па половину меньшими нежели у Берцеліуса, за исключеніемъ атомныхъ вѣсовъ хлора, брома, іода, фтора, азота, фосфора, мышьяка, серебра, калія, натрія, литія, которые выражаются тѣми же числами какъ и у Берцеліуса, но однако будуть имѣть вдвое большее значеніе, такъ какъ единица, къ которой они отнесены, вдвое болѣе. Привожу насколько примѣровъ въ слѣдующей таблицѣ:

| НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТОВЪ. | ЗНАКИ.           | Атомные вѣса                          |      | Атомные вѣса                                       |      |
|----------------------|------------------|---------------------------------------|------|----------------------------------------------------|------|
|                      |                  | по системѣ Берцеліуса и Рено<br>0=100 | H=1  | по системѣ Гмелина<br>т. наз. эквиваленты<br>0=100 | H=1  |
| Водородъ . . . . .   | H                | 6,25                                  | 1    | 12,50                                              | 1    |
| Кислородъ . . . . .  | O                | 100                                   | 16   | 100                                                | 8    |
| Сѣра . . . . .       | S                | 200                                   | 32   | 200                                                | 16   |
| Углеродъ . . . . .   | C                | 75                                    | 12   | 75                                                 | 6    |
| Кремній . . . . .    | Si <sup>1)</sup> | 175                                   | 28   | 175                                                | 14   |
| Хлоръ . . . . .      | Cl               | 221,875                               | 35,5 | 443,75                                             | 35   |
| Азотъ . . . . .      | N                | 87,5                                  | 14   | 175                                                | 14   |
| Фосфоръ . . . . .    | P                | 193,75                                | 31   | 387,5                                              | 31   |
| Мышьякъ . . . . .    | As               | 468,75                                | 75   | 937,50                                             | 75   |
| Кальцій . . . . .    | Ca               | 250                                   | 40   | 250                                                | 20   |
| Барій . . . . .      | Ba               | 856,25                                | 137  | 856,25                                             | 68,5 |
| Магній . . . . .     | Mg               | 150                                   | 24   | 150                                                | 12   |
| Цинкъ . . . . .      | Zn               | 407,50                                | 65,2 | 407,50                                             | 32,6 |
| Желѣзо . . . . .     | Fe               | 350                                   | 56   | 350                                                | 28   |
| Мѣдь . . . . .       | Cu               | 396,25                                | 63,5 | 396,25                                             | 31,7 |
| Ртуть . . . . .      | Hg               | 1250                                  | 200  | 1250                                               | 100  |
| Калій . . . . .      | K                | 244,375                               | 39,1 | 488,75                                             | 39,1 |
| Натрій . . . . .     | Na               | 143,75                                | 23   | 287,50                                             | 23   |
| Серебро . . . . .    | Ag               | 675                                   | 108  | 1350                                               | 108  |
| Литій . . . . .      | Li               | 43,75                                 | 7    | 87,50                                              | 7    |

1) Принимая для кремневой кислоты формулу  $\text{SiO}_2$ , принятую также Гмелинымъ, и чрезъ это для хлористаго кремнія формулу  $\text{SiCl}_4$  по системѣ Гмелина, и  $\text{SiCl}_4$  по системѣ Берцеліуса.

Послѣ сказаннаго мною, конечно излишне долго останавливаться на объясненіи перевода формулъ Берцеліуса и Реньо въ формулы Гмелина и обратно.

Раздѣливъ на 2 числа атомовъ водорода, хлора, брома, іода, фтора, азота, фосфора, мышьяка, калія, натрія, литія, серебра и т. п. въ первыхъ, мы будемъ имѣть вторыя; наоборотъ помноживъ на 2 коэфіціенты знаковъ перечисленныхъ элементовъ въ этихъ вторыхъ формулахъ, мы получимъ первыя. За тѣмъ, когда въ системѣ Берцеліуса употребляются перечеркнутые знаки  $H=H_2$ ,  $C=C_2$ ,  $Br=Br_2$ ,  $I=I_2$ ,  $N=N_2$ ,  $P=P_2$  и т. д., то для превращенія формулъ этой системы въ формулы системы Гмелина, т. е. такъ-называемыхъ эквивалентовъ, нужно только уничтожить перечеркиваніе, или же обратно прибавить его, когда хотятъ перейти отъ послѣднихъ къ первымъ.

Для примѣра, въ слѣдующей таблицѣ я привожу нѣсколько формулъ какъ по той такъ и по другой системѣ и къ нимъ присоединяю еще употребляемыя теперь формулы такъ-называемой унитарной системы, чтобы показать, пока, эмпирически, что послѣдняя суть не что иное какъ формулы Берцеліуса и Реньо, изъ которыхъ устраниено дуалистическое расположение элементовъ и которые раздѣлены на 2 въ томъ случаѣ когда число атомовъ каждого элемента четное.

Предполагаю, что исходя изъ формулъ эквивалентныхъ мы хотимъ превратить ихъ сначала въ формулы Берцеліуса и Реньо и за тѣмъ въ формулы унитарной системы.

| <b>Формулы<br/>съ<br/>атомными<br/>вѣсами Гме-<br/>лина, назы-<br/>ваемыми эк-<br/>вивалентами</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Ренно<br/>съ<br/>перечеркнутыми<br/>знаками иѣкото-<br/>рыхъ элемен-<br/>тovъ, изобра-<br/>ющими от-<br/>дельно атомы</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Ренно<br/>съ<br/>изобража-<br/>ющими от-<br/>дельно атомы</b> | <b>Сумма<br/>числа элементар-<br/>ныхъ атомовъ<br/>находящихся въ<br/>частичкѣ, незави-<br/>симо отъ гипоте-<br/>зы ихъ дуали-<br/>стического рас-<br/>положенія</b> | <b>Формулы<br/>такъ называемой<br/>университетской<br/>или предыдущїи<br/>формулы, раздѣлен-<br/>ные на 2, когда<br/>число всѣхъ элемен-<br/>тарныхъ атомовъ<br/>четное.</b> |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Вода</b>                                                                                        |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| HО                                                                                                 | HO                                                                                                                                                               | H <sub>2</sub> O                                                                                     | H <sub>2</sub> O                                                                                                                                                     | H <sub>2</sub> O.                                                                                                                                                            |
| <b>Сѣрнистый водородъ</b>                                                                          |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| HS                                                                                                 | HS                                                                                                                                                               | H <sub>2</sub> S                                                                                     | H <sub>2</sub> S                                                                                                                                                     | H <sub>2</sub> S.                                                                                                                                                            |
| <b>Хлористоводородная кислота</b>                                                                  |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| HCl                                                                                                | HCl                                                                                                                                                              | H <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                       | H <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                                                                                       | HCl.                                                                                                                                                                         |
| <b>Бромистоводородная кислота</b>                                                                  |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| HBr                                                                                                | HBr                                                                                                                                                              | H <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>                                                                       | H <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>                                                                                                                                       | HBr.                                                                                                                                                                         |
| <b>Іодистоводородная кислота</b>                                                                   |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| HI                                                                                                 | HI                                                                                                                                                               | H <sub>2</sub> I <sub>2</sub>                                                                        | H <sub>2</sub> I <sub>2</sub>                                                                                                                                        | HI.                                                                                                                                                                          |
| <b>Амміакъ</b>                                                                                     |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| NH <sub>3</sub>                                                                                    | NH <sub>3</sub>                                                                                                                                                  | N <sub>2</sub> H <sub>6</sub>                                                                        | N <sub>2</sub> H <sub>6</sub>                                                                                                                                        | NH <sub>3</sub> .                                                                                                                                                            |
| <b>Фосфористый водородъ</b>                                                                        |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| PH <sub>3</sub>                                                                                    | PH <sub>3</sub>                                                                                                                                                  | P <sub>2</sub> H <sub>6</sub>                                                                        | P <sub>2</sub> H <sub>6</sub>                                                                                                                                        | PH <sub>3</sub> .                                                                                                                                                            |
| <b>Хлористое фосфористое соединеніе (8-хъ хлористый фосфоръ)</b>                                   |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| PCl <sub>8</sub>                                                                                   | PCl <sub>8</sub>                                                                                                                                                 | P <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub>                                                                       | P <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub>                                                                                                                                       | PCl <sub>8</sub> .                                                                                                                                                           |
| <b>Хлористое фосфорное соединеніе (5-ти хлористый фосфоръ)</b>                                     |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| PCl <sub>5</sub>                                                                                   | PCl <sub>5</sub>                                                                                                                                                 | P <sub>2</sub> Cl <sub>10</sub>                                                                      | P <sub>2</sub> Cl <sub>10</sub>                                                                                                                                      | PCl <sub>5</sub> .                                                                                                                                                           |
| <b>Мѣдная окись</b>                                                                                |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| CuO                                                                                                | CuO                                                                                                                                                              | CuO                                                                                                  | CuO                                                                                                                                                                  | CuO.                                                                                                                                                                         |
| <b>Мѣднистая окись</b>                                                                             |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| Cu <sub>2</sub> O                                                                                  | Cu <sub>2</sub> O                                                                                                                                                | Cu <sub>2</sub> O                                                                                    | Cu <sub>2</sub> O                                                                                                                                                    | Cu <sub>2</sub> O.                                                                                                                                                           |
| <b>Мѣдное сѣрнистое соединеніе</b>                                                                 |                                                                                                                                                                  |                                                                                                      |                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                              |
| CuS                                                                                                | CuS                                                                                                                                                              | CuS                                                                                                  | CuS                                                                                                                                                                  | CuS.                                                                                                                                                                         |

| <b>Формулы<br/>съ<br/>атомными<br/>весами Ги-<br/>льдина, назы-<br/>ваемыми эк-<br/>вивалентами</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Реню</b> | <b>Сумма<br/>числа элементар-<br/>ныхъ атомовъ<br/>находящихся въ<br/>частіцѣ, незави-<br/>симо отъ гипоте-<br/>зы ихъ дуали-<br/>стического рас-<br/>положенія</b> | <b>Формулы:<br/>такъ называемой<br/>унитарной системѣ<br/>или предыдущій<br/>формулы, раздѣлен-<br/>ные на 2, когда<br/>число всѣхъ элемен-<br/>тарныхъ атомовъ<br/>четное</b> |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Мѣднистое сѣрнистое соединеніе</b>                                                               |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $Cu_2S$                                                                                             | $Cu_2S$                                         | $Cu_2S$                                                                                                                                                             | $Cu_2S$ .                                                                                                                                                                      |
| <b>Мѣдное хлористое соединеніе</b>                                                                  |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $CuCl$                                                                                              | $CuCl$                                          | $CuCl_2$                                                                                                                                                            | $CuCl_2$ .                                                                                                                                                                     |
| <b>Мѣднистое хлористое соединеніе.</b>                                                              |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $Cu_2Cl$                                                                                            | $Cu_2Cl$                                        | $Cu_2Cl_2$                                                                                                                                                          | $CuCl$ .                                                                                                                                                                       |
| <b>Ртутная окись</b>                                                                                |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $HgO$                                                                                               | $HgO$                                           | $HgO$                                                                                                                                                               | $HgO$ .                                                                                                                                                                        |
| <b>Ртутистая окись</b>                                                                              |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $Hg_2O$                                                                                             | $Hg_2O$                                         | $Hg_2O$                                                                                                                                                             | $Hg_2O$ .                                                                                                                                                                      |
| <b>Ртутное хлористое соединеніе</b>                                                                 |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $HgCl$                                                                                              | $HgCl$                                          | $HgCl_2$                                                                                                                                                            | $HgCl_2$ .                                                                                                                                                                     |
| <b>Ртутистое хлористое соединеніе</b>                                                               |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $Hg_2Cl$                                                                                            | $Hg_2Cl$                                        | $Hg_2Cl_2$                                                                                                                                                          | $HgCl$ .                                                                                                                                                                       |
| <b>Окись кальція (безводная)</b>                                                                    |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $CaO$                                                                                               | $CaO$                                           | $CaO$                                                                                                                                                               | $CaO$ .                                                                                                                                                                        |
| <b>Сѣрнистый кальцій</b>                                                                            |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $CaS$                                                                                               | $CaS$                                           | $CaS$                                                                                                                                                               | $CaS$ .                                                                                                                                                                        |
| <b>Хлористый кальцій</b>                                                                            |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $CaCl$                                                                                              | $CaCl$                                          | $CaCl_2$                                                                                                                                                            | $CaCl_2$ .                                                                                                                                                                     |
| <b>Окись калія (безводная)</b>                                                                      |                                                 |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                                |
| $KO$                                                                                                | $K_2O$ <sup>1)</sup>                            | $K_2O$                                                                                                                                                              | $K_2O$ .                                                                                                                                                                       |

<sup>1)</sup> Такъ какъ Берцеліусъ не употреблялъ перечеркнутыхъ знаковъ  $K$ ,  $Na$ ,  $Ag$ , то мы будемъ означать двойные атомы этихъ эквивалентовъ— $K_2$ ,  $Na_2$ ,  $Ag_2$ .

| <b>Формулы<br/>стъ<br/>атомных<br/>иъсами Гим-<br/>хина, назы-<br/>ваемыми эх-<br/>ивалентами</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Ренъо<br/>съ<br/>перечеркнутыми<br/>значами иѣкото-<br/>рыхъ элементовъ,<br/>изобража-<br/>ющими двойные<br/>атомы</b> | <b>Сумма<br/>числа элементар-<br/>ныхъ атомовъ<br/>находящихся въ<br/>изобража-<br/>ющими отдельно<br/>атомы</b> | <b>Сумма<br/>частицъ, незави-<br/>симо отъ гипо-<br/>тезы ихъ дуали-<br/>стического рас-<br/>положенія</b> | <b>Формулы<br/>такъ называемой<br/>унитарной системы<br/>или предыдущія<br/>формулы, раздѣлен-<br/>ные на 2, когда<br/>число всѣхъ elemen-<br/>тарныхъ атомовъ<br/>четное</b> |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Окись натрія</b>                                                                               |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| NaO                                                                                               | Na <sub>2</sub> O                                                                                                                                             | Na <sub>2</sub> O                                                                                                | Na <sub>2</sub> O                                                                                          | Na <sub>2</sub> O.                                                                                                                                                            |
| <b>Сѣрнистый калій</b>                                                                            |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| KS                                                                                                | K <sub>2</sub> S                                                                                                                                              | K <sub>2</sub> S                                                                                                 | K <sub>2</sub> S                                                                                           | K <sub>2</sub> S.                                                                                                                                                             |
| <b>Сѣрнистый натрій</b>                                                                           |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| NaS                                                                                               | Na <sub>2</sub> S                                                                                                                                             | Na <sub>2</sub> S                                                                                                | Na <sub>2</sub> S                                                                                          | Na <sub>2</sub> S.                                                                                                                                                            |
| <b>Хлористый калій</b>                                                                            |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| KCl                                                                                               | K <sub>2</sub> Cl                                                                                                                                             | K <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                                   | K <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                             | KCl.                                                                                                                                                                          |
| <b>Хлористый натрій</b>                                                                           |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| NaCl                                                                                              | Na <sub>2</sub> Cl                                                                                                                                            | Na <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                                  | Na <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                            | NaCl.                                                                                                                                                                         |
| <b>Окись серебра</b>                                                                              |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| AgO                                                                                               | Ag <sub>2</sub> O                                                                                                                                             | Ag <sub>2</sub> O                                                                                                | Ag <sub>2</sub> O                                                                                          | Ag <sub>2</sub> O.                                                                                                                                                            |
| <b>Сѣрнистое серебро</b>                                                                          |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| AgS                                                                                               | Ag <sub>2</sub> S                                                                                                                                             | Ag <sub>2</sub> S                                                                                                | Ag <sub>2</sub> S                                                                                          | Ag <sub>2</sub> S.                                                                                                                                                            |
| <b>Хлористое серебро</b>                                                                          |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| AgCl                                                                                              | Ag <sub>2</sub> Cl                                                                                                                                            | Ag <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                                  | Ag <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                                                                            | AgCl.                                                                                                                                                                         |
| <b>Гидратъ кальція</b>                                                                            |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| CaOH <sub>0</sub>                                                                                 | CaOH <sub>0</sub>                                                                                                                                             | CaOH <sub>2</sub> 0                                                                                              | CaH <sub>2</sub> O <sub>2</sub>                                                                            | CaH <sub>2</sub> O <sub>2</sub> .                                                                                                                                             |
| <b>Гидратъ калія</b>                                                                              |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| KOH <sub>0</sub>                                                                                  | K <sub>2</sub> OH <sub>0</sub>                                                                                                                                | K <sub>2</sub> OH <sub>2</sub> 0                                                                                 | K <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>                                                               | KHO.                                                                                                                                                                          |
| <b>Гидратъ натрія</b>                                                                             |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| NaOH <sub>0</sub>                                                                                 | Na <sub>2</sub> OH <sub>0</sub>                                                                                                                               | Na <sub>2</sub> OH <sub>2</sub> 0                                                                                | Na <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>                                                              | NaHO.                                                                                                                                                                         |
| <b>Хлорноватистый ангидридъ (безводная хлорноватистая кислота)</b>                                |                                                                                                                                                               |                                                                                                                  |                                                                                                            |                                                                                                                                                                               |
| ClO                                                                                               | Cl <sub>2</sub> O                                                                                                                                             | Cl <sub>2</sub> O                                                                                                | Cl <sub>2</sub> O                                                                                          | Cl <sub>2</sub> O.                                                                                                                                                            |

| Формулы<br>съ<br>атомными<br>вѣсами Гме-<br>ллина, назы-<br>ваемыми эк-<br>вивалентами | Формулы по системѣ<br>Берцеліуса и Рено<br>съ<br>перечеркнутыми<br>знаками иѣкото-<br>рыхъ элементовъ,<br>изобража-<br>ющими двойные<br>атомы | Сумма<br>числа элементар-<br>ныхъ атомовъ<br>находящихся въ<br>частицѣ, незави-<br>симо отъ гипо-<br>тезы ихъ дуали-<br>стического рас-<br>положения | Формулы<br>такъ называемой<br>унитарной системы<br>или предыдущій<br>формулы, раздѣлен-<br>ные на 2, когда<br>число всѣхъ элемен-<br>тарныхъ атомовъ<br>четное |
|----------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Хлористый ангидридъ (безводная хлористая кислота)</b>                               |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_3$                                                                         | $\text{ClO}_3$                                                                                                                                | $\text{Cl}_2\text{O}_3$                                                                                                                              | $\text{Cl}_2\text{O}_3$                                                                                                                                        |
| <b>Хлорноватый ангидридъ (безводная хлорноватая кислота)</b>                           |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_5$                                                                         | $\text{ClO}_5$                                                                                                                                | $\text{Cl}_2\text{O}_5$                                                                                                                              | $\text{Cl}_2\text{O}_5$                                                                                                                                        |
| <b>Хлорный ангидридъ (безводная хлорная кислота)</b>                                   |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_7$                                                                         | $\text{ClO}_7$                                                                                                                                | $\text{Cl}_2\text{O}_7$                                                                                                                              | $\text{Cl}_2\text{O}_7$                                                                                                                                        |
| <b>Хлорноватистая кислота (хлорноватокислый водородъ)</b>                              |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClOHO}$                                                                         | $\text{ClOHO}$                                                                                                                                | $\text{Cl}_2\text{OH}_2$                                                                                                                             | $\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_2$                                                                                                                              |
| <b>Хлористая кислота (хлористокислый водородъ)</b>                                     |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_3\text{HO}$                                                                | $\text{ClO}_3\text{HO}$                                                                                                                       | $\text{Cl}_2\text{O}_3\text{H}_2$                                                                                                                    | $\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_4$                                                                                                                              |
| <b>Хлорноватая кислота (хлорноватокислый водородъ)</b>                                 |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_5\text{HO}$                                                                | $\text{ClO}_5\text{HO}$                                                                                                                       | $\text{Cl}_2\text{O}_5\text{H}_2$                                                                                                                    | $\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_6$                                                                                                                              |
| <b>Хлорная кислота (хлорноватокислый водородъ)</b>                                     |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{ClO}_7\text{HO}$                                                                | $\text{ClO}_7\text{HO}$                                                                                                                       | $\text{Cl}_2\text{O}_7\text{H}_2$                                                                                                                    | $\text{Cl}_2\text{H}_2\text{O}_8$                                                                                                                              |
| <b>Хлорноватистый калій</b>                                                            |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{Cl}_7\text{KO}$                                                                 | $\text{ClO}_7\text{K}_2$                                                                                                                      | $\text{Cl}_2\text{O}_7\text{K}_2$                                                                                                                    | $\text{Cl}_2\text{K}_2\text{O}_8$                                                                                                                              |
| <b>Марганцовистая окись</b>                                                            |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{MnO}$                                                                           | $\text{MnO}$                                                                                                                                  | $\text{MnO}$                                                                                                                                         | $\text{MnO}$                                                                                                                                                   |
| <b>Марганцовистый ангидридъ (предполагаемый)</b>                                       |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{MnO}_3$                                                                         | $\text{MnO}_3$                                                                                                                                | $\text{MnO}_8$                                                                                                                                       | $\text{MnO}_3$                                                                                                                                                 |
| <b>Марганцовистый ангидридъ</b>                                                        |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{Mn}_2\text{O}_7$                                                                | $\text{Mn}_2\text{O}_7$                                                                                                                       | $\text{Mn}_2\text{O}_7$                                                                                                                              | $\text{Mn}_2\text{O}_7$                                                                                                                                        |
| <b>Марганцовистокислый калій</b>                                                       |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{MnO}_3\text{KO}$                                                                | $\text{MnO}_3\text{K}_2$                                                                                                                      | $\text{MnO}_3\text{K}_2$                                                                                                                             | $\text{MnK}_2\text{O}_4$                                                                                                                                       |
| <b>Марганцовистокислый калій</b>                                                       |                                                                                                                                               |                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                |
| $\text{Mn}_2\text{O}_7\text{KO}$                                                       | $\text{Mn}_2\text{O}_7\text{K}_2$                                                                                                             | $\text{Mn}_2\text{O}_7\text{K}_2$                                                                                                                    | $\text{Mn}_2\text{K}_2\text{O}_4$                                                                                                                              |

| <b>Формулы<br/>съ<br/>атомными<br/>вѣсами Ги-<br/>ллина, назы-<br/>ваемыми эк-<br/>вивалентами</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Реню<br/>съ<br/>перечеркнутыми<br/>знаками иѣкото-<br/>рыхъ элемен-<br/>товъ, изобра-<br/>ющими двойные<br/>атомы</b> | <b>Формулы по системѣ<br/>Берцеліуса и Реню<br/>съ<br/>знаками изобра-<br/>жающими<br/>отдельно атомы</b> | <b>Сумма<br/>числа элементар-<br/>ныхъ атомовъ<br/>находящихся въ<br/>чаттицѣ, незави-<br/>симо отъ гипоте-<br/>зы ихъ дуали-<br/>стического рас-<br/>положения</b> | <b>Формулы<br/>такъ называемой<br/>унитарной системы<br/>или предыдущія<br/>формулы, раздѣлен-<br/>ные на 2, когда<br/>числовѣхъ элементар-<br/>ныхъ атомовъ<br/>четное</b> |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Сѣрный ангидридъ</b>                                                                            |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $S_0_3$                                                                                            | $S_0_3$                                                                                                                                                      | $S_0_3$                                                                                                   | $S_0_3$                                                                                                                                                             | $S_0_3$ .                                                                                                                                                                   |
| <b>Сѣрная кислота (сѣрнокислый водородъ)</b>                                                       |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $S_0_3H_0$                                                                                         | $S_0_3HO$                                                                                                                                                    | $S_0_3H_2O$                                                                                               | $SH_2O_4$                                                                                                                                                           | $SH_2O_4$ .                                                                                                                                                                 |
| <b>Сѣрнокислый калій</b>                                                                           |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $S_0_3K_0$                                                                                         | $S_0_3K_3O$                                                                                                                                                  | $S_0_3K_2O$                                                                                               | $SK_2O_4$                                                                                                                                                           | $SK_2O_4$ .                                                                                                                                                                 |
| <b>Сѣрнокислый барій</b>                                                                           |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $S_0_3Ba_0$                                                                                        | $S_0_3Ba_0$                                                                                                                                                  | $S_0_3Ba_0$                                                                                               | $SBaO_4$                                                                                                                                                            | $SBaO_4$ .                                                                                                                                                                  |
| <b>Азотистая окись (закись азота)</b>                                                              |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0$                                                                                              | $\bar{N}O$                                                                                                                                                   | $N_2O$                                                                                                    | $N_2O$                                                                                                                                                              | $N_2O$                                                                                                                                                                      |
| <b>Азотная окись (окись азота)</b>                                                                 |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_2$                                                                                            | $\bar{N}O_2$                                                                                                                                                 | $N_2O_2$                                                                                                  | $N_2O_2$                                                                                                                                                            | $N_0.$                                                                                                                                                                      |
| <b>Азотистый ангидридъ</b>                                                                         |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_3$                                                                                            | $\bar{N}O_3$                                                                                                                                                 | $N_2O_3$                                                                                                  | $N_2O_3$                                                                                                                                                            | $N_2O_3.$                                                                                                                                                                   |
| <b>Азотноватый окисель</b>                                                                         |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_4$                                                                                            | $\bar{N}O_4$                                                                                                                                                 | $N_2O_4$                                                                                                  | $N_2O_4$                                                                                                                                                            | $N_0_2.$                                                                                                                                                                    |
| <b>Азотный ангидридъ (безводная азотная кислота)</b>                                               |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_5$                                                                                            | $\bar{N}O_5$                                                                                                                                                 | $N_2O_5$                                                                                                  | $N_2O_5$                                                                                                                                                            | $N_2O_5.$                                                                                                                                                                   |
| <b>Азотистая кислота (азотистокислый водородъ)</b>                                                 |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_3H_0$                                                                                         | $\bar{N}O_3HO$                                                                                                                                               | $N_2O_3H_2O$                                                                                              | $N_2H_2O_4$                                                                                                                                                         | $NHO_3.$                                                                                                                                                                    |
| <b>Азотная кислота (азотнокислый водородъ)</b>                                                     |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_5H_0$                                                                                         | $\bar{N}O_5HO$                                                                                                                                               | $N_2O_5H_2O$                                                                                              | $N_2H_2O_6$                                                                                                                                                         | $NHO_3.$                                                                                                                                                                    |
| <b>Азотнокислый калій</b>                                                                          |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_5K_0$                                                                                         | $\bar{N}O_5K_2O$                                                                                                                                             | $N_2O_5K_2O$                                                                                              | $N_2K_2O_6$                                                                                                                                                         | $NKO_3.$                                                                                                                                                                    |
| <b>Азотнокислое серебро</b>                                                                        |                                                                                                                                                              |                                                                                                           |                                                                                                                                                                     |                                                                                                                                                                             |
| $N_0_5Ag_0$                                                                                        | $\bar{N}O_5Ag_2O$                                                                                                                                            | $N_2O_5Ag_2O$                                                                                             | $N_2Ag_2O_6$                                                                                                                                                        | $NAgO_3.$                                                                                                                                                                   |

| Формулы<br>съ<br>атомными<br>въсами Ги-<br>ллие, наим-<br>васими эк-<br>вивалентами | Формулы по системѣ<br>Берцеліуса и Ренъо<br>съ<br>перечеркнутыми<br>знаками иского-<br>рыхъ элемен-<br>товъ, изобра-<br>ющими двойные<br>атомы | Сумма<br>числа элементар-<br>ныхъ атомовъ<br>находящихся въ<br>частичѣ, незави-<br>симо отъ гипоте-<br>зы ихъ дуали-<br>стического рас-<br>положения | Формулы<br>такъ называемой<br>унитарной системѣ<br>или предыдущія<br>формулы, раздѣлен-<br>ные на 2, когда<br>число всѣхъ эле-<br>ментарныхъ ато-<br>мовъ чётное. |
|-------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|-------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

## Азотнокислый кальцій

|                                                       |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
|-------------------------------------------------------|----------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------|---------------------------------------------|-------------------------------------|
| $\text{N}_0\text{CaO}$                                | $\text{N}_0\text{CaO}$                             | $\text{N}_2\text{O}_6\text{CaO}$                            | $\text{N}_2\text{CaO}_6$                    | $\text{N}_2\text{CaO}_6$ .          |
| Азотнокислый барій                                    |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{N}_0\text{BaO}$                                | $\text{N}_0\text{BaO}$                             | $\text{N}_2\text{O}_6\text{BaO}$                            | $\text{N}_2\text{BaO}_6$                    | $\text{N}_2\text{BaO}_6$ .          |
| Фосфористый ангидридъ (безводная фосфористая кислота) |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_3$                                        | $\text{P}_0_3$                                     | $\text{P}_2\text{O}_3$                                      | $\text{P}_2\text{O}_3$                      | $\text{P}_2\text{O}_3$ .            |
| Фосфорный ангидридъ (безводная фосфорная кислота)     |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5$                                        | $\text{P}_0_5$                                     | $\text{P}_2\text{O}_5$                                      | $\text{P}_2\text{O}_5$                      | $\text{P}_2\text{O}_5$ .            |
| Фосфористая кислота (фосфористокислый водородъ)       |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_3\text{H}_0$                              | $\text{P}_0_3\text{H}_0$                           | $\text{P}_2\text{O}_3\text{H}_2\text{O}$                    | $\text{P}_2\text{H}_6\text{O}_6$            | $\text{PH}_3\text{O}_3$ .           |
| Фосфорная кислота (фосфорнокислый водородъ)           |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5\text{H}_0$                              | $\text{P}_0_5\text{H}_0$                           | $\text{P}_2\text{O}_5\text{H}_2\text{O}$                    | $\text{P}_2\text{H}_6\text{O}_8$            | $\text{PH}_3\text{O}_4$ .           |
| Метаfosфорная кислота (метаfosфорнокислый водородъ)   |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5\text{H}_0$                              | $\text{P}_0_5\text{H}_0$                           | $\text{P}_2\text{O}_5\text{H}_2\text{O}$                    | $\text{P}_2\text{H}_6\text{O}_6$            | $\text{PH}_3\text{O}_5$ .           |
| Пирофосфорная кислота (пирофосфорнокислый водородъ)   |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_2\text{H}_0$                              | $\text{P}_0_2\text{H}_0$                           | $\text{P}_2\text{O}_5\text{H}_2\text{O}$                    | $\text{P}_2\text{H}_4\text{O}_7$            | $\text{PH}_4\text{O}_7$ .           |
| Фосфорнокислая трикалійная соль                       |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5\text{K}_0$                              | $\text{P}_0_5\text{K}_0$                           | $\text{P}_2\text{O}_5\text{K}_2\text{O}$                    | $\text{P}_2\text{K}_6\text{O}_8$            | $\text{PK}_3\text{O}_6$ .           |
| Фосфорнокислая двукалійная соль                       |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_2\text{K}_0\text{H}_0$                    | $\text{P}_0_2\text{K}_2\text{O}\text{H}_2\text{O}$ | $\text{P}_2\text{O}_5\text{K}_2\text{O}\text{H}_2\text{O}$  | $\text{P}_2\text{K}_4\text{H}_2\text{O}_8$  | $\text{PK}_2\text{H}_4\text{O}_4$ . |
| Фосфорнокислая однокалійная соль                      |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5\text{K}_2\text{H}_0$                    | $\text{P}_0_5\text{K}_2\text{O}2\text{H}_0$        | $\text{P}_2\text{O}_5\text{K}_2\text{O}2\text{H}_2\text{O}$ | $\text{P}_2\text{K}_4\text{H}_4\text{O}_8$  | $\text{PK}_2\text{H}_4\text{O}_4$ . |
| Фосфорнокислый кальцій                                |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_5\text{CaO}$                              | $\text{P}_0_5\text{CaO}$                           | $\text{P}_2\text{O}_5\text{CaO}$                            | $\text{P}_2\text{Ca}_3\text{O}_8$           | $\text{P}_2\text{Ca}_3\text{O}_8$ . |
| Кислый фосфорнокислый кальцій                         |                                                    |                                                             |                                             |                                     |
| $\text{P}_0_2\text{CaO}\text{H}_0$                    | $\text{P}_0_2\text{CaO}\text{H}_0$                 | $\text{P}_2\text{O}_5\text{CaO}\text{H}_2\text{O}$          | $\text{P}_2\text{Ca}_2\text{H}_2\text{O}_8$ | $\text{PCaH}_2\text{O}_4$ .         |

Въ системѣ Гмелина атомные вѣса уже не имѣли одинаковую теплоемкость: атомы іода, фосфора, мышьяка, серебра, натрія и калія, стали имѣть теплоемкость вдвое большую противъ другихъ атомовъ, такъ какъ ихъ вѣса сдѣлялись вдвое болѣе. Кромѣ того, въ системѣ этой, соединенія ясно изоморфный выражались съ различнымъ числомъ атомовъ; такъ марганцовокислый калій и хлорнокислый калій, имѣвшіе по системѣ Берцеліуса и Реньо формулы  $Mn_2O_7K_2O$ ,  $Cl_2O_7K_2O$ , по системѣ Гмелина имѣли формулы  $Mn_2O_7KO$ ,  $ClO_7KO$ .

Къ тому же еще, не видно никакой причины, почему соли серебра и натрія, изоморфны между собою, никогда не бывають изоморфны съ солями кальція, барія, магнія, желяза, свинца и т. д. и почему сѣрнистое серебро, выражавшееся по системѣ Гмелина формулой  $AgS$ , изоморфно съ сѣрнистымъ мѣднистымъ соединеніемъ, которое какъ по той такъ и по другой системѣ выражалась формулой  $Ca_2S$ .

Эти-то основанія и удержали нѣкоторыхъ зреѣлыхъ химиковъ, въ особенности занимавшихся неорганической химіей и минералогіей, при системѣ атомныхъ вѣсовъ Берцеліуса, завершенной Реньо.

Гейнрихъ Розе, бывшій во главѣ таковыхъ, въ своемъ мемуарѣ публикованномъ въ 1857, въ Poggendorff's Annalen (т. 100 стр. 270), изложилъ всѣ доказательства говорящія за систему Берцеліуса и противъ системы Гмелина.

Но послѣдователи Гмелина постоянно противостояли послѣдователямъ Берцеліуса тотъ простой аргументъ, что не слѣдуетъ принимать за атомъ менѣшее количество чѣмъ то, какое опредѣляется химическими фактами; на самомъ дѣлѣ они говорили такъ: «въ вашихъ формулахъ вы постоянно имѣете  $H_2$ ,  $Cl_2$ ,  $Br_2$ ,  $I_2$   $Fl_2$ ,  $N_2$   $P_2$ ,  $As_2$ ,  $Ag_2$ ,  $Na_2$ ,  $K_2$  или цѣлые кратныя этихъ количествъ, такъ что хотите выражать эти пары атомовъ однимъ перечеркнутымъ знакомъ; что же другое это значитъ, какъ не то, что эти количества и суть настоящія химическія атомы? Почему принимаете вы, что количества эти суть два соединенныхъ атома? Потому, что въ газообразномъ состояніи они представляютъ 2 объема? но несостоятельность гипотезы одинакового числа элементарныхъ атомовъ въ одинаковыхъ объемахъ газовъ показывается плотностью цара сѣры, мышьяка и фосфора. Для того чтобы согласоваться съ законами теплоемкостей и съ изоморфизмомъ? но сначала надо доказать эти законы и при доказательствѣ нужно исходить изъ атомовъ доказанныхъ химическихъ т. е. изъ тѣхъ количествъ элементаръ

## Отъ комитета четвертаго съезда русскихъ естествоиспытателей.

---

Съ Высочайшаго Его Императорскаго Величества соизволенія, послѣдовавшаго въ 30-й день марта сего 1873 года вслѣдствіе ходатайства господина Министра Народнаго Просвѣщенія, имѣть быть открыть съ 21 по 30 августа сего года четвертый съездъ русскихъ естествоиспытателей въ Казани, основанія которого при семъ прилагаются.

Для предварительныхъ работъ по устройству съезда созѣсть Казанскаго университета составилъ комитетъ изъ членовъ физико-математическаго и медицинскаго факультетовъ, съ приглашеніемъ въ участію депутатовъ ученыхъ обществъ и города. Предсѣдателемъ комитета избранъ Николай Осиповичъ Ковалевскій, дѣлопроизводителемъ Федоръ Матвеевичъ Суворовъ. Для ближайшаго веденія дѣлъ комитетъ изъ своихъ членовъ учредилъ двѣ комиссіи: хозяйственную—для обсужденія хозяйственныхъ вопросовъ по устройству съезда, и редакціонную—для разработки программъ научныхъ занятій съезда.

Днемъ открытия съезда комитетъ опредѣлилъ назначить 21 августа 1873 года; 20 августа назначить предварительное засѣданіе, какъ для выбора предсѣдателя съезда и его товарищѣй, такъ и для раздѣленія членовъ на секціи.

Въ виду успѣховъ первыхъ трехъ съездовъ, въ Петербургѣ, Москве и Кіевѣ, можно надѣяться, что четвертый съездъ въ Казани будетъ также удаченъ и плодотворенъ по своимъ послѣдствіямъ; почему комитетъ обращается къ каждому изъ своихъ собратій по наукѣ съ просьбою почтить четвертый съездъ русскихъ естествоиспытателей своимъ личнымъ присутствіемъ и присыпкою ученыхъ трудовъ.

Дабы доставить возможность наибольшему числу иногородніхъ ученыхъ принять участіе въ съезде, комитетъ 1) вошелъ съ ходатайствомъ въ общества желѣзныхъ дорогъ и пароходства о дарованіи чле-

намъ съѣзда льготъ при проѣздѣ ихъ въ Казань и обратно; 2) ходатайствуетъ предъ Его Императорскимъ Высочествомъ Намѣстникомъ Кавказскимъ, генераль-губернаторами и главными начальниками горныхъ заводовъ, о выдачѣ казенныхъ подороженъ и дарованіи другихъ льготъ лицамъ, отправляющимся на четвертый съѣздъ въ Казань; 3) употребить все свое стараніе, чтобы приготовить, если не даровое, то по крайней мѣрѣ возможно-дешевое помѣщеніе для членовъ съѣзда въ Казани. Вследствіе этого комитету необходимо знать заранѣе, на какое число гостей онъ можетъ разсчитывать; почему комитетъ и обращается съ просьбою ко втѣмъ желающимъ принять участіе въ съѣзда естествоиспытателей—изъѣститъ *его заблаговременно* о своемъ намѣреніи прибыть въ Казань, адресуя письма на имя предсѣдателя, въ Казань, въ Университетъ, а также сообщить *свои адресы*, чтобы дать возможность комитету выслать членамъ необходимыя удостовѣренія на право пользоваться льготами, дарованными различными обществами.

За тѣмъ комитетъ считаетъ необходимымъ упомянуть:

1) Что по ходатайству Общества естествоиспытателей при Казанскомъ университѣтѣ, на первомъ же общемъ собраніи членовъ съѣзда будетъ предложенъ вопросъ объ учрежденіи, кромѣ существующихъ секцій, еще секціи по антропологіи и этнографії.

2) Что по ходатайству Каванскаго общества врачей, на томъ же собраніи будетъ предложенъ вопросъ о подраздѣленіи секціи по научной медицинѣ на двѣ секціи: статистико-гигіеническую и собственно медицинскую.

3) Что комитетъ употребить все свое стараніе, дабы доставить членамъ съѣзда, которые того пожелаютъ, возможность воспользоваться пребываніемъ ихъ въ Казани для осмотра мѣстныхъ достопримѣчательностей—историческихъ, техническихъ и проч.

4) Что комитетъ ходатайствуетъ объ устройствѣ естественно-научныхъ экскурсій, какъ въ окрестностяхъ Казани въ дни съѣзда, такъ и по Волгѣ предъ самымъ открытиемъ съѣзда (съ 16 по 20 августа).

Подробныя программы экскурсій и другихъ занятій во время съѣзда, а равно и перечень тѣхъ льготъ, которыхъ будутъ предоставлены членамъ съѣзда различными обществами желѣзныхъ дорогъ и пароходства, имѣютъ быть своевременно публикованы въ С.-петербургскихъ и Мѣсковскихъ вѣдомостяхъ.

**Высочайше одобреныя основанія къ учрежденію четвертаго съѣзда  
русскихъ естествоиспытателей въ Казани.**

1) Четвертый съѣздъ русскихъ естествоиспытателей въ Казани имѣть цѣлью споспѣшствовать ученой дѣятельности на поприщѣ есте-ственныхъ наукъ, направлять эту дѣятельность главнѣйшимъ образомъ на ближайшее изслѣдованіе Россіи и на пользу Россіи и доставлять русскимъ естествоиспытателямъ случай лично знакомиться между собою.

2) Съѣздъ этотъ состоить подъ покровительствомъ Министра Народного Просвѣщенія, отъ котораго зависитъ и утвержденіе всѣхъ пред-положеній по устройству съѣзда.

*Примѣчаніе.* Министру Народнаго Просвѣщенія предоставляется поручить Попечителю Казанскаго учебнаго округа ближайшее распоря-женіе по устройству сего съѣзда.

3) Членомъ съѣзда можетъ быть всякий, кто научно занимается естествознаніемъ, но правомъ голоса на съѣздахъ пользуются только ученые, напечатавшиѣ самостоятельное сочиненіе или изслѣдованіе, какъ по естественнымъ, такъ и по другимъ указаннымъ въ п. 5 наукамъ, а также и преподаватели сихъ наукъ при высшихъ и среднихъ учебныхъ заведеніяхъ. Никакого диплома на званіе члена съѣзда не выдается.

4) Засѣданія съѣзда бываютъ общія и частныя (или по отдѣле-ніямъ); въ общихъ засѣданіяхъ читаются статьи общеинтересныя по тѣмъ отдѣламъ наукъ, которые входятъ въ составъ съѣзда, и обсуж-даются вопросы, касающіеся всего съѣзда; въ частныхъ засѣданіяхъ сообщаются и разбираются изслѣдованія и наблюденія, имѣющія болѣе специальное значеніе для одной изъ отраслей наукъ, указанныхъ въ п. 5.

5) Отдѣленія на съѣздѣ въ Казани полагаются слѣдующія: а) по анатоміи и физиології, б) по зоологіи и сравнительной анатоміи, с) по ботаникѣ, анатоміи и физиологіи растеній, д) по минералогіи, геологіи и палеонтологіи, е) по химіи, ф) по физикѣ и физической географіи,

g) по математикѣ, механикѣ и астрономії, h) по технології и практической механикѣ, i) по научной медицинѣ.

6) Средства, потребныя для напечатанія отчета съѣзда и для другихъ подобныхъ цѣлей, испрашиваются отъ Министра Народного Просвѣщенія.

7) Члены Академіи наукъ, преподаватели Университетовъ и учителя естествоиспытательныхъ наукъ, желающіе принять участие въ съѣзда, могутъ получать для этой цѣли командировки срокомъ отъ двухъ до четырехъ недѣль, смотря по разстоянію ихъ мѣста жительства отъ города, въ которомъ проинходитъ съѣзда.

8) Съѣздъ имѣть быть во второй половинѣ августа 1873 года и продолжается не болѣе 10 дней.

---

Сообщаго Высочайше одобреныя основанія къ учрежденію IV съѣзда русскихъ естествоиспытателей г. Попечителю Казанскаго учебнаго округа, г. Министру Народного Просвѣщенія присовокупилъ, что онъ, согласно ходатайству третьаго съѣзда русскихъ естествоиспытателей, бывшаго въ Киевѣ въ 1871 году, разрѣшаетъ взимать съ членовъ четвертаго съѣзда русскихъ естествоиспытателей въ Казани по три р. с. въ кассу съѣзда, съ употребленіемъ сихъ денегъ исключительно для научныхъ цѣлей по усмотрѣнію съѣзда.

влажності  
Feuchtigkeit.

9. C  
S

69

65

Ходутийні  
Hochwasserjahr

Бурлебеї.  
Burlabeben.

Бекерпакет.  
Beckerpaket.

en.

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

| Число.<br>Tag. | Направление и сила ветра.<br>Richtung und Stärke des Windes. |                                   |                 | Напр<br>облах<br>Woll<br>zu |
|----------------|--------------------------------------------------------------|-----------------------------------|-----------------|-----------------------------|
|                | Старый<br>стайл.<br>Alter<br>Styl.                           | Новый<br>стайл.<br>Neuer<br>Styl. | 7               | 1                           |
| 1              | NE <sub>1</sub>                                              | SE <sub>3</sub>                   | SE <sub>1</sub> | —                           |
| 2              | NE <sub>1</sub>                                              | E <sub>2</sub>                    | E <sub>1</sub>  | —                           |
| 3              | E <sub>1</sub>                                               | E <sub>2</sub>                    | N <sub>1</sub>  | —                           |
| 4              | N <sub>2</sub>                                               | N <sub>3</sub>                    | NE <sub>2</sub> | —                           |
| 5              | O                                                            | N <sub>1</sub>                    | NW <sub>1</sub> | —                           |
| 6              | NW <sub>1</sub>                                              | S <sub>3</sub>                    | SE <sub>1</sub> | —                           |
| 7              | SE <sub>2</sub>                                              | SE <sub>6</sub>                   | S <sub>5</sub>  | AB                          |
| 8              | S <sub>6</sub>                                               | SE <sub>7</sub>                   | S <sub>6</sub>  | IEC                         |
| 9              | SW <sub>2</sub>                                              | W <sub>4</sub>                    | W <sub>5</sub>  | —                           |
| 10             | W <sub>4</sub>                                               | NW <sub>3</sub>                   | W <sub>2</sub>  | DR                          |
| 11             | NW <sub>3</sub>                                              | NW <sub>4</sub>                   | O               | —                           |
| 12             | S <sub>1</sub>                                               | SW <sub>4</sub>                   | W <sup>1</sup>  | FU                          |
| 13             | N <sub>5</sub>                                               | N <sub>2</sub>                    | NE <sub>1</sub> | —                           |
| 14             | SE <sub>1</sub>                                              | SE <sub>1</sub>                   | S <sub>1</sub>  | —                           |
| 15             | NE <sub>4</sub>                                              | N <sub>4</sub>                    | NE <sub>2</sub> | —                           |
| 16             | NE <sub>1</sub>                                              | N <sub>1</sub>                    | W <sub>1</sub>  | —                           |
| 17             | SE <sub>1</sub>                                              | S <sub>3</sub>                    | S <sub>2</sub>  | —                           |
| 18             | SE <sub>4</sub>                                              | SE <sub>6</sub>                   | SE <sub>3</sub> | —                           |
| 19             | SE <sub>2</sub>                                              | SE <sub>4</sub>                   | SE <sub>2</sub> | —                           |
| 20             | SE <sub>1</sub>                                              | NE <sub>1</sub>                   | N <sub>1</sub>  | —                           |
| 21             | N <sub>3</sub>                                               | NE <sub>2</sub>                   | NE <sub>1</sub> | —                           |
| 22             | SW <sub>3</sub>                                              | SW <sub>1</sub>                   | SW <sub>1</sub> | —                           |
| 23             | SW <sub>1</sub>                                              | W <sub>2</sub>                    | NE <sub>2</sub> | —                           |

ЛИЦА

КИХЪ НАБЛЮДЕНИЙ.

---

LOGISCHE

NGS-TABELLE.

---



**УНИВЕРСИТЕТСКІЯ ИЗВѢСТИЯ ВЫХОДЯТЬ ВЪ 1873 ГОДУ ЕЖЕМѢСЯЧНО, ВЪ КОНЦѢ КАЖДОГО МѢСЯЦА, КНИЖКАМИ, СОДЕРЖАЩИМИ ОТЪ ПЯТИ ДО ДВАДЦАТИ ПЕЧАТНЫХЪ ЛИСТОВЪ. ЦѢНА ЗА 12 КНИЖЕКЪ ИЗВѢСТИЙ *безъ приложеній* ЧЕТЫРЕ РУБЛЯ СЕРЕБРОМЪ СЪ ПЕРЕСЫЛКОЮ И ТРИ РУБЛЯ ПЯТЬДЕСЯТЬ КОП. БЕЗЪ ПЕРЕСЫЛКИ. ЦѢНА ПРИЛОЖЕНІЯМЪ, ВЪ СЛУЧАѢ ВЫХОДА ИХЪ, БУДЕТЬ НАЗНАЧАТЬСЯ ОСОБО.**

Подписка принимается въ канцеляріи Правленія Университета.

Студенты Университета Св. Владимира платятъ за годовое изданіе **УНИВЕРСИТЕТСКИХЪ ИЗВѢСТИЙ 1 руб. 50 коп. сер.**; за отдельные выпуски, остающіеся за удовлетвореніемъ годовыхъ подписчиковъ, по 30 коп. сер. за книжку.

Гг. иногородные могутъ обращаться съ требованіями своимъ къ комиссіонеру Университета А. Ф. Базунову въ С.-петербургъ, на Невскомъ проспектѣ, у Казанскаго моста, въ домѣ Ольхиной, или же непосредственно въ Правленіе Университета Св. Владимира въ Кіевъ.

Редакціи журналовъ, желающія получать **УНИВЕРСИТЕТСКІЯ ИЗВѢСТИЯ** въ замѣнѣ своихъ изданій, обращаются также въ Правленіе Университета.