

НАЧАЛЬНЫЯ ОСНОВАНІЯ  
ФИЗИКИ.

изданныя

ГЛАВНЫМЪ ПРАВЛЕНИЕМЪ УЧИЛИЩЪ,

Для употребленія въ Гимназіяхъ

Россійской Имперіи.

---

Часть Вторая.

---

---

Въ САНКТПЕТЕРБУРГѢ.

При ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМИИ НАУКЪ  
1808 ГОДА.

## ЧАСТЬ ВТОРАЯ

о бъ особенныхъ или част-  
ныхъ свойствахъ шель.

## ОТДѢЛЕНИЕ ПЕРВОЕ.

*О простыхъ веществахъ и составныхъ та-  
стяхъ тѣлъ трехъ царствъ природы.*

### §. 131.

Въ прежнихъ учебныхъ Химіяхъ всѣ основныя вещества, принимаемыя нами за проспѣя сославныя части шѣль (§. 31. и 33., обыкновенно раздѣляли по премъ царствамъ природы; но нынѣ извѣсно спало, что почши всѣ оныя основныя вещества всѣмъ премъ царствамъ природы суть общія, и чѣмъ очень мало изъ нихъ такихъ, кои бы принадлежали изключи-  
тельно одному кошорому нибудь изъ сихъ царствъ.

### §. 132.

Проспѣя составныя части шѣль из-  
копаемаго царства обыкновенно раздѣля-  
ли на слѣдующіе четырѣ класса: на соли,  
земли, мѣталлы и горючія изкопаемыя шѣ-  
ла. Но сіе раздѣленіе на классы споль-  
ко же неосновательно, какъ и раздѣленіе  
на три царства природы: поелику оно  
основано на весьма ограниченныхъ, да и  
совершенно ложныхъ мнѣніяхъ; дѣлаешь

Часть II.

различія таъмъ, гдѣ ихъ нѣть; напропицъшого весьма разнородныя основныя вещества соединяешь въ одинъ классъ.

§. 133.

*Солами* (*salia*) называли почки всѣ шакіяшъла, кои производяще чувствительный вкусъ даже и тогда, когда они бывають разпворены въ 200 частяхъ воды, и раздѣляли ихъ: 1) на *кислые соли* или *кислоты* (*acida*); 2.) на *алкалии* (*alcalia*) или *щелочные соли* (*salia alcalina*); 3) на *среднія соли* (*salia neutra*), кои производяще изъ соединенія кислотъ съ щелочными солями, и почки всѣ имѣющъ способность принимать извѣстной видъ кристалловъ (§. 54.); 4) на *полусоли* или *посреднія соли* (*salia media*), кои суть кислоты соединенные съ землями; и 5.) на *металлическія соли* (*salia metallica*), кои производяще изъ соединенія кислотъ съ металлами, и также какъ многія и изъ посреднихъ солей, спольже удобно принимаютъ видъ кристалловъ какъ и среднія. Но сии шакія по своему свойству, химически разсматриваемому, будучи совершенно разнородны, не могутъ быть помѣщены всѣ въ одинъ классъ; не имѣющъ общаго постоянного признака, по коему бы они могли ошь другихъ существенно различаш-

ся; ибо находятся изъ солей и шакія, кои не разпворяються въ водѣ и не имѣющъ вкуса.

Нынѣ имя *солей* присвоивають премъ послѣднимъ классамъ, и особливо подъ ними разумѣющъ соли среднія и посреднія; по чemu щелочные соли и земли, въ противоположность кислотамъ, называють *осолляемыми веществами* (*bases salifiables, salbare Grundstoffe*).

§. 134.

Кислоты отличаются отъ другихъ шакія кислымъ своимъ вкусомъ и тѣмъ свойствомъ, по коему онъ превращаютъ весьма многіе синіе и фиолетовые цветы распѣній въ красные, а наипаче способностью свою соединяться съ щелочными солями, землями и металлическими оксидами и соединяться съ ними особливыя соли.

Опыты надъ кислотами можно производить посредствомъ синей лакмусовой настойки (*tinctura heliotropii*), осиненной сею настойкою бумаги и разведенного водою фіалковаго сиропа.

§. 135.

Большая часть кислотъ не бывають никогда въ превратномъ видѣ, но всегда въ

жидкомъ. Хотя раздѣляють ихъ на кислоты изкопаемыя, прозабаемыя и животныя; однако сие раздѣление сходствуетъ съ тѣмъ, о каковомъ сдѣлано замѣчаніе въ §. 131. А лучше бы раздѣлять ихъ на кислоты проспныхъ и сложныхъ оснований, что яснѣе разумѣть можно изъ нижеслѣдующаго.

Изкопаемыми кислотами щитались:

1. Купоросная или сѣрная кислота (*acidum vitrioli, sulphuricum*),
2. Селитряная кислота (*acid. nitri, nitricum*),  
куда принадлежитъ и крѣпкая водка (*aqua fortis*),
3. Сольная кислота, изъ поваренной соли (*spiritus salis culinaris, acid. muriaticum*),
4. Плавиковая кислота (*acid. fluoricum*),
5. Буровая кислота (*acid. boracicum*),
6. Мышьяковая кислота (*acid. arsenicum*),
7. Волframовая — — — (*— tungsticum*),
8. Молибденовая — — — (*— molybdicum*),
9. Янтарная — — — (*— succinicum*).

Нынѣ извѣстно, что кислота фосфорная, кошорую впрочемъ причисляли къ кислотамъ животныхъ, и такъ же угольная или воздушная кислота весьма часто попадаются въ царствѣ изкопаемомъ; что кромъ трехъ, подъ 6, 7 и 8 числами означеныхъ мешаллическихъ кислотъ,

находятся между ними еще двѣ мешаллическія же, а именно: хромевая кислота и кислота холумбіевая; что кислота янтарная совсѣмъ не къ сему отдаленію принадлежитъ, но къ кислотамъ распѣній, кои имѣють основанія гораздо сложнѣе; и что на конецъ многія изъ сихъ кислотъ въ разныхъ состояніяхъ, будучи всегда пришомъ кислотами, представленаы быть могутъ въ видахъ существенно различныхъ. Таковы сушь, на пр. сѣрная, селитряная, фосфорная, мышьяковая кислоты, и такжѣ обыкновенная и пресыщенная сольная кислота.

### §. 136.

*Алкали* или такъ прежде именованныя щелочные соли различаються свойственнымъ имъ, мочь подобнымъ и жгучимъ вкусомъ; большую часть синихъ и фиолетовыхъ цветовъ распѣній зеленяющи; уничтожаютъ дѣйствіе кислотъ на окрашенные ими цветы распѣній, и весьма легко съ ними соединяются.

Сие подтверждается опытомъ, для коихъ однакожъ лакмусовая настойка не иначе употреблена быть можетъ, какъ нѣсколько подкрашенная напередъ посредствомъ слабой кислоты, безъ употребленія коей сія настойка не зеленѣеть отъ щелочныхъ

## СОДЕРЖАНИЕ

### первой части Физики.

	Стран.
Отделение I., содержащее введение въ Физику.	3.
— — — II. Объ общихъ свойствахъ тѣлъ.	13.
— — — III., содержащее Статику и Механику.	77.
— — — IV., — — Гидростатику и Гидравлику.	97.

## СОДЕРЖАНИЕ

### второй части Физики.

	Стран.
Отделение I. О простыхъ веществахъ и составныхъ частяхъ тѣлъ трехъ царствъ природы.	125.
— — — II. О теплопроворномъ веществѣ.	157.
— — — III. О свѣтѣ.	177.
— — — IV. Объ огнѣ.	251.
— — — V. О водѣ.	266.
— — — VI. О воздухѣ и гасахъ.	276.
— — — VII. О звуки и шонѣ.	352.
— — — VIII. Объ електричествѣ.	365.
— — — IX. О Гальванизмѣ, или Гальваническомъ електричествѣ.	426.
— — — X. О магнитѣ.	493.

## ПОКАЗАНИЕ

доследопримѣчательнѣйшихъ словъ и выражений, содержащихся въ обѣихъ частяхъ Физики.

Числа означаютъ параграфы.

### А.

Азотический, удушающій гасъ 305.

Азотъ 156.

Алкали, или щелочные соли 133; свойства ихъ 136, виды 137.

Алкоголомѣръ 126.

Амальгама для обкладки зеркалъ 46.

Амальгама електрическая 330, Кинмайерова 338.

Анаморфозъ катоптирический 214.

Антракометръ Гумбольдта 308.

Аргандова лампада 282.

Ареометръ 126.

Ашомы 26.

Б. Барометръ и его свойства 289; разные виды 290.

Бароскопъ 289.

Башавскія, или спекляные слезки 41.

Баштерея електрическая 359; опыты, производимые оною 360.

Баштерея Гальваническая 385, 393.

Близзоркій, близорукій 239.

Блокъ подвижный и неподвижный 101; соединеніе многихъ шаковыхъ блоковъ 101, 102.

Блохообразная мышица въ глазѣ 235.

Болонскія бупылочки 41.

Болотный воздухъ, гасъ 311.

Борацитъ Люнебургский, отъ нагреванія