

НА ДОМ
НЕ ВЫДАЕТСЯ

Головин Е. Л.

Словарь фотос-
урагической химии

С. Петербург
1894г.

Р. 1.7449

ИМПЕРАТОРСКАГО
МОСКОВСКАГО
ТЕХНИЧЕСКАГО УЧИЛИЩА
Е. Л. ГОЛОВИНЪ,

СЛОВАРЬ
ФОТОГРАФИЧЕСКОЙ ХИМИИ

РУССКО-ЛАТИНСКО-ФРАНЦУЗСКО-НѢМЕЦКО-АНГЛІЙСКІЙ.

ИЗДАНИЕ АВТОРА.

7449

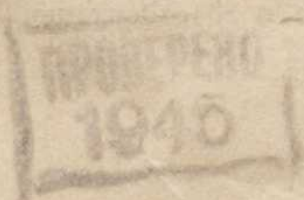
1935



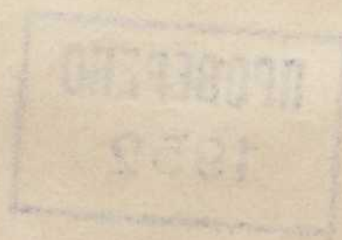
С.-ПЕТЕРБУРГЪ.

1894.

80. 0/0



Дозволено цензурою. С.-Петербургъ. 4 апрѣля 1894 года.



Типографія Министерства Путей Сообщенія
(Высочайше утвержденного Т-ва И. Н. Кушнѣревъ и К^о), Фонтанка 117.

ПРЕДИСЛОВІЕ.

За послѣднее время я неоднократно получалъ рядъ предложеній составить на русскомъ, латинскомъ, французскомъ, нѣмецкомъ и англійскомъ языкахъ возможно полный списокъ химическихъ веществъ, употребляемыхъ въ современной фотографіи. Эти предложенія были вызваны тѣмъ, что огромное большинство занимающихся фотографіей, профессионаловъ и любителей, не обладая достаточными свѣдѣніями въ химіи и химической терминологіи, затрудняется пользоваться русскими и иностранными фотографическими изданіями, въ которыхъ, на ряду съ общеупотребительными химическими названіями, зачастую встрѣчаются и чисто научные синонимы, понятные лишь для химика-спеціалиста, и синонимы устарѣвшіе и уже вышедшіе изъ употребленія.

Приступивъ къ составленію такого списка, я нашелъ полезнымъ нѣсколько видоизмѣнить первоначальный планъ задуманнаго изданія и включилъ въ русскую часть предлагаемаго словаря описаніе важнѣйшихъ въ фотографическомъ отношеніи свойствъ каждаго вещества и тамъ, гдѣ это было возможно, его химическій составъ. Фотографъ будетъ имѣть, такимъ об-

разомъ, возможность ознакомиться не только съ синонимикой имѣющагося у него въ рукахъ вещества, но и съ самимъ веществомъ.

Я нашелъ также наиболѣе цѣлесообразнымъ соединить во второй части всѣ иностранныя слова въ одинъ общій алфавитъ, размѣстивъ, однако, въ каждой буквѣ языки въ томъ же порядкѣ слѣдованія въ какомъ они находятся и въ русской части.

Составленіе предлагаемаго словаря оказалось дѣломъ весьма сложнымъ и кропотливымъ и я извиняюсь за возможные въ немъ пробѣлы.

Съ живѣйшимъ удовольствіемъ приношу здѣсь мою благодарность редактору-издателю «Фотографа-Любителя» А. М. Лаврову, съ неизмѣнной любезностью способствовавшему скорѣйшему осуществленію настоящаго изданія.

Авторъ.

С.-Петербургъ.

Апрѣль 1894 г.

I.

А

Агаръ-агаръ, цейлонскій мохъ; л. *fucus Aggar, fucus amylaceus, Sphaerococcus spinosus, Gigarlina spinosa*; ф. *agar-agar, mousse de Jafna, mousse de Ceylan, lichen amylicée*; н. *Agar-Agar, Zeilonmoos*; а. *agar-agar*.

Клеевое вещество растительнаго происхожденія. Растворяется въ водѣ при продолжительномъ и сильномъ кипяченіи, нерастворимо въ спиртѣ. Застываетъ быстрѣе желатины и рыбьяго клея.

Азалинъ; ф. *azaline*; н. *Azaline*; а. *azaline*.

Желтая краска — смѣсь 9 ч. хинолина и 1 ч. ціанина. Мало растворимъ въ водѣ, хорошо растворяется въ спиртѣ. Повышаетъ чувствительность броможелатинной эмульсии къ желтымъ, краснымъ и зеленымъ лучамъ.

Азбестъ, аміантъ, горный ленъ, горное дерево, горная кудель, горная бумага, канадское волокно, бальтиморитъ; ф. *asbeste, amiante, liége fossile, liége de montagne*; н. *Asbest, Amianth, Bergflaxs, Bergpapier*; а. *asbestos, mountain-flaxe, rock-wood, mountain-paper*.

Бѣлое, волокнистое вещество, состоящее главнымъ образомъ изъ кремнекислой соли магнія — продуктъ вывѣтриванія слюды, змѣвика, авгита и роговой обманки. Не измѣняется отъ дѣйствія кислотъ и щелочей, плавится лишь въ сильномъ жару.

Азотная кислота, HNO^3 , селитряная кислота, острая или крѣпкая водка, л. *acidum nitricum*; ф. *acide azotique*, *acide nitrique*, *eau forte*, *eau seconde*; н. *Salpetersäure*, *Scheidewasser*, *Stickstoffsäure*; а. *nitric acid*, *aqua-fortis*, *azotic acid*.

Безцвѣтная и совершенно улетучивающаяся жидкость; разлагается при нагреваніи и дѣйствіи свѣта, окрашиваясь при этомъ въ желтый цвѣтъ. Растворы кислоты, содержащіе менѣе 20⁰/о воды дымятъ на воздухъ и носятъ общее названіе дымящейся азотной кислоты. Растворяетъ или окисляетъ всѣ металлы, за исключеніемъ золота и платины. Продажные сорта содержатъ въ себѣ обыкновенно примѣси желѣза, сѣрной, соляной и азотноватой кислотъ. Ядовита.

Азотисто-каліевая соль — см. калий азотистокисл.

Азотно-амміачная соль — см. аммоній азотнокисл.

Азотно-баріевая соль — см. барій »

Азотно-висмутовая соль — см. висмутъ »

Азотно-желѣзная соль — см. желѣзо »

Азотно-каліевая соль — см. калий »

Азотно-кальціевая соль — см. кальцій »

Азотно-кобальтовая соль — см. кобальтъ »

Азотно-магніевая соль — см. магній »

Азотно-мѣдная соль — см. мѣдь »

Азотно-натріевая соль — см. натрій »

Азотно-серебряная соль — см. серебро »

Азотно-свинцовая соль — см. свинецъ »

Азотно-урановая соль — см. уранъ »

Аконитовая кисл., $\text{CH}^2(\text{CO.OH}), \text{C}(\text{CO.OH})\text{CH}(\text{CO.OH})$, эквишетовая кислота, пропиленстрикарбоновая кислота; *л.* acidum aconiticum; *ф.* acide paracitrique, acide aconique, acide équisétique, acide citridique; *н.* Aconitiksäure, Equisetsäure, Citridicsäure, Citridinsäure; *а.* aconitic acid, equisetie acid, citridique acid.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ листочкахъ или зернахъ, легко растворимыхъ въ водѣ, эфирѣ и спиртѣ. Плавится при 140°C , разлагается при 160°C . Энергично возстановляетъ соли золота.

Ализаринъ, $\text{C}^{14}\text{H}^6\text{O}^2(\text{HO})^2$, діоксиантрахинонъ; *л.* alizarinum; *ф.* alizarine; *н.* Alizarin, Lisarinsäure, Krapproth; *а.* alizarine, lisaric acid.

Кристаллизуется въ темножелтыхъ иглахъ съ тремя частицами кристаллизаціонной воды, выделяющейся при 100°C . Мало растворимъ въ водѣ, легко растворяется въ спиртѣ и эфирѣ. Въ продажѣ встрѣчается въ видѣ жидкой буро-желтой массы, содержащей около 15% сухой краски. Не измѣняется на воздухѣ и не выцвѣтаетъ на свѣту.

Аллилсульфокарбамидъ — см. тиосинаминъ.

Альбуминъ, бѣлокъ; *л.* albuminum, albuminum ex ovo; *ф.* albumine, blanc d'oeuf; *н.* Albumin, Eiweiss; *а.* Albumen.

Въ фотографіи употребляется почти исключительно свѣжій яичный бѣлокъ. Растворяется въ водѣ во всѣхъ отношеніяхъ. При нагреваніи выше 78°C . и при дѣйствіи спирта, азотной кислоты, азотнокислаго серебра, хлорной ртути и др. альбуминъ осаждается и теряетъ способность растворяться въ водѣ (свертывается). Яичный бѣлокъ въ значительной степени содержитъ хлористый и фосфорнокислый натрій. Продажные сорта высушеннаго бѣлка часто фальсифицируются творогомъ, желатиной, мукой и т. п.

Альдегидъ, $(\text{CH}^3)\text{CHO}$, уксусный альдегидъ, этилальдегидъ, ацетальдегидъ; *л.* aldehydum, alcohol dehy-

drogenatum; *ф.* aldehyde; *н.* Aldehyd, Acetylwasserstoff, Aethylaldehyd, Acetaldehyd; *а.* aldehyde.

Безцвѣтная, подвижная жидкость съ удушливымъ запахомъ. Легко растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Кипитъ при $20^{\circ}8$ С. Съ калийной щелочью образуетъ при нагреваніи тягучую, бурюю смолу. Обладаетъ сильно возстановляющими свойствами.

Алюминій, *Al*; *л.* aluminium; *ф.* aluminium; *н.* Aluminium; *а.* aluminium.

Легкій, бѣлый металлъ, съ слегка синеватымъ оттенкомъ. Плавится при 700° С. Не измѣняется на воздухъ и не подвергается при обыкновенной температурѣ дѣйствию кислотъ, за исключеніемъ соляной. Въ вспышкахъ алюминіевый порошокъ даетъ яркій бѣлый свѣтъ.

Алюминій іодистый, $Al^2I^6 + 12H^2O$; *л.* aluminium iodatum; *ф.* iodure d'aluminium; *н.* Jodaluminium, Aluminium-jodid; *а.* iodide of aluminium, aluminium iodide.

Безцвѣтные кристаллы, нерастворимые въ водѣ, растворяющіеся въ смѣси спирта съ эфиромъ, кислотахъ и щелочахъ. Плавится при 125° С., кипитъ при 150° С., при чемъ пары его образуютъ съ воздухомъ взрывчатую смѣсь. Введенный въ коллодій, увеличиваетъ его сдѣпленіе со стекломъ.

Алюминій сѣрнокислый, $Al^2(SO^4)^3 + 18H^2O$; сѣрноалюминіевая соль, сѣрнокислый глиноземъ, концентрированные квасцы; *л.* aluminium sulphuricum; *ф.* sulfate d'aluminium, sulfate d'alumine, sulfate neutre d'alumine; *н.* schwefelsaure Aluminium, Aluminat-sulfat, schwefelsaure Thonerde, Thonerde sulfat, Konzentrierter Alaun; *а.* sesquisulphate of aluminium, aluminic sulphate, concetrated alum.

Кристаллизуется въ перламутровыхъ листочкахъ. Растворяется въ водѣ при 10° С.— 95% , въ кипящей— 1140% , очень мало въ спиртѣ. Растворъ имѣетъ сильно-кислую реакцію и уплотняетъ желатиновый слой.

Алюминій хлористый, Al^2Cl^6 ; л. *aluminium chloratum*; ф. *chlorure d'aluminium*; н. *Chloraluminium, Aluminiumchlorid, salzsäure Thonerde*; а. *chloride of aluminium, chlorate of aluminium*.

Кристаллическая, расплывающаяся и разлагающаяся на воздухъ масса. Легко растворяется въ водѣ, отдѣляя при этомъ значительное количество тепла.

Алюминія гидратъ, $Al^2(OH)^6$, гидрокись алюминія; л. *aluminium oxydatum, argilla pura, argilla alba*; ф. *hydrate d'alumine*; н. *Aluminiumhydrat, Thonerdehydrat, Aluminiumhydroxyd*; а. *aluminic hydrate, hydrated alumina*.

Аморфный бѣлый порошокъ, не растворяющійся въ водѣ, растворимый въ кислотахъ и щелочахъ. Образуетъ съ красками нерастворимыя въ водѣ соединенія

Алюминія гидрокись — см. алюминія гидратъ.

Алькоголь — см. спиртъ этиловый.

Алькоголь сѣрный — см. углеродъ сѣрнистый.

Амбра желтая — см. янтарь.

Амидобензолъ — см. анилинъ.

Амидобензойная кислота, $C^6H^4(NH^2)CO^2H$, парамидобензойная кислота, амидодрациловая кислота; л. *acidum amidobenzoicum*; ф. *acide amidobenzoïque, acide benzamique, acide oxybenzamique*; н. *Amidobenzoësäure, Bensaminsäure*; а. *amidobenzoic acid, benzoamic acid, oxybenzamic acid*.

Кристаллизуется въ длинныхъ, тонкихъ иглахъ, плавится при $187^{\circ}C$, легко растворяется въ горячей водѣ, спиртѣ и эфирѣ.

Амидодрациловая кислота — см. амидобензойная кислота.

Амидоль — см. діамидофенолъ.

Амилъ уксуснокислый, $C^2H^3O . C^5H^{11}$. О, уксусноамильный эфиръ; л. *amylum aceticum*; ф. *acetate d'amyle*, *essence de poires*; н. *Amylacetat*, *Essigsäureamylester*; а. *amyl acetate*.

Безцвѣтная жидкость съ пріятнымъ запахомъ бергамотъ. Нерастворимъ въ водѣ, растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ спиртѣ и въ эфирѣ. Кипитъ при 140° С. При горѣніи даетъ ровное бѣлое пламя, принятое Фотографическимъ конгрессомъ 1889 г. за единицу свѣта. Спиртовымъ растворомъ ѣдкаго кали разлагается на алкоголь и уксуснокислый калий. Растворяетъ фотоксилинъ, но получаемый этимъ способомъ коллодій годенъ лишь для эмальировки.

Амміакъ, $NH^3 + nH^2O$, амміакъ водный, жидкій, ѣдкій, нашатырный спиртъ; л. *ammonium causticum*, *liquor ammonii caustici*, *Spiritus Salis ammoniaci causticus*; ф. *ammoniaque*, *ammoniaque liquide*, *hydroxyde d'ammonium*, *esprit de sel ammoniac*, *alkali volatil*; н. *Ammoniak*, *Aetzammoniak*, *Ammoniak flüssigkeit*, *Ammonium hydrat*, *Salmiakspiritus*, *Hirschhornggeist*; а. *ammonia*, *solution of ammonia*, *caustic ammonia*, *liquid ammonia*.

Растворъ газообразнаго амміака въ водѣ. Степень растворимости понижается съ повышеніемъ температуры раствора: при 0° С растворяется 1049 объемовъ газа, при 15° С—725. Безцвѣтная, совершенно улетучивающаяся жидкость, съ сильнымъ характерномъ запахомъ. На воздухѣ превращается частью въ углекислый аммоній. Обладаетъ сильно щелочными свойствами, растворяетъ хлористыя, бромистыя и іодистыя соли, окиси меди, цинка, магнія, металлическую мѣдь и др. Способствуетъ созрѣванію нѣкоторыхъ броможелатинныхъ эмульсій. Ядовитъ.

Аміантъ,—см. азбестъ.

Амміачная соль,—см. аммоній углекислый (полуторная соль).

Аммоній азотнокислый, $(NH^4)NO^3$, азотно-амміачная соль; л. ammonium nitricum, nitrum fumans; ф. azotate d'ammoniaque, nitrate d'ammoniaque; н. Salpetersaures Ammoniak, brennbares Salpeter, Ammonium nitrat; а. nitrate of ammonia.

Кристаллизуется въ безводныхъ призмахъ. Растворимость его въ водѣ при каждой данной температурѣ легко вывести изъ слѣдующаго уравненія: $88,5 + t^{\circ} = 1,64 p$, гдѣ p есть содержаніе соли, насыщающей 100 частей по вѣсу воды. Растворяясь въ водѣ, сильно понижаетъ ея температуру, растворяется также въ спиртѣ, плавится при $200^{\circ}C$., при $250^{\circ}C$. разлагается.

Аммоній бромистый, NH^4Br ; л. ammonium bromatum; ф. bromure d'ammonium, bromhydrate d'ammonium; н. Ammonium bromid, Bromammonium; а. bromide of ammonia.

Кристаллизуется въ длинныхъ, безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $78^{\circ}/_{100}$, въ кипящей— ∞ , въ спиртѣ— $3^{\circ}/_{100}$, въ эфирѣ— $0,11^{\circ}/_{100}$ въ смѣси спирта и эфира— $0,8^{\circ}/_{100}$. На воздухѣ желтѣетъ и приобрѣтаетъ кислую реакцію, улетучивается безъ разложенія, легко поглощаетъ влагу. При бромированіи коллодія слегка разжижаетъ его. При нагреваніи на платиновой пластинкѣ не долженъ давать остатка.

Аммоній ванадіевокислый (мета), NH^4VO^5 , метаванадіевоамміачная соль; л. ammonium vanadinicum; ф. metavanadate d'ammonium; н. Vanadiumsaures Ammoniak (meta); а. metavanadate of ammonium.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ зернахъ. Трудно растворимъ въ холодной водѣ, нѣсколько легче въ горячей, наибольшее количество соли растворяется при $70^{\circ}C$, легко растворяется въ присутствіи амміака, не растворяется въ присутствіи нашатыря. При нагреваніи растворы окрашиваются въ красный цвѣтъ, въ присутствіи амміака остаются безцвѣтными; изъ амміачныхъ растворовъ чистая соль легче выкристаллизовывается.

Аммоній двухромокислый, $(NH^4)^2Cr^2O^7$; л. ammonium bichromicum, ammonium chromicum rubrum; ф. bichromate d'ammoniaque, bichromate d'ammonium; н. Ammoniumbichromat, doppelchromsaures Ammoniac; а. bichromate of ammonia.

Получается или въ видѣ желтаго кристаллическаго порошка, или въ видѣ большихъ красныхъ кристалловъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$.— 9% , въ кипящей— 422% , мало растворимъ въ спиртѣ. Не измѣняется на воздухѣ, при нагреваніи разлагается, оставляя окись хрома. Подъ вліяніемъ свѣта переводитъ въ нерастворимое состояніе желатину, альбуминъ, глюкозу, смолы и т. п. Ядовитъ.

Аммоній іодистый, NH^4I ; л. ammonium iodatum, ammonium hydrojodicum; ф. iodure d'ammonium iodhydrate d'ammoniaque; н. Iod-Ammonium, Ammoniumjodid; а. iodide of ammonia.

Кристаллизуется въ мелкихъ, слегка желтоватыхъ кубахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15\%C$ — 165% , въ спиртѣ— 25% , въ эфирѣ— $0,5\%$, въ смѣси спирта съ эфиромъ— 5% . Съ теченіемъ времени бурѣетъ, вслѣдствіе выдѣленія свободного іода. Обладаетъ способностью разжижать коллодій. Чистая соль при нагреваніи на платиновой пластинкѣ должна улетучиваться безъ остатка.

Аммоній лимоннокислый, $C^6H^6(NH^4)^2O^7$, лимоннаміачная соль (вторая); л. ammonium citricum; ф. citrate d'ammoniaque, citrate d'ammonium; н. Citronensaures Ammoniak; а. citrate of ammonium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ. Необходимо эту соль отличать отъ первой и третьей, не имѣющихъ примѣненія въ фотографіи.

Аммоній роданистый, NH^4CNS , аммоній сѣрносинеродистый, аммоній сѣрноціанистый; л. ammo-

nium rhodanatum, ammonium sulphocyanatum; *ф.* sulfocyanure d'ammonium, sulfocyanate d'ammonium; *н.* Rhodan-Ammonium, Schwefelcyanammonium, Ammoniumsulfocyanid; *а.* sulfocyanide of ammonia.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, легко расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —105%, сильно растворимъ въ кипящей водѣ и въ спиртѣ. Растворяетъ хлористое, бромистое и іодистое серебро. Окрашиваетъ въ яркокрасный цвѣтъ растворы солей окиси желѣза и въ синій растворы хлористаго кабальта въ эфирѣ; послѣдняя окраска исчезаетъ при прибавленіи фтористой щелочи.

Аммоній сѣрнистокислый $(\text{NH}^4)^2 \text{SO}^3$; *л.* ammonium sulfurosum; *ф.* sulfite d'ammonium, sulfite d'ammoniaque; *н.* schwefligsaures Ammoniak, Ammoniumsulfit; *а.* ammonium sulphite.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C —100%, въ кипящей разлагается. Легко поглощаетъ кислородъ воздуха, превращаясь въ сѣрнокислую соль. Осаждаетъ серебро изъ старыхъ растворовъ сѣрноватистокислаго натрія.

Аммоній сѣрнистый, $(\text{NH}^4)^2 \text{S}$; *л.* ammonium sulfuratum liquidum, ammonium hydrosulfuratum, liquor ammonii sulphurati; *ф.* sulfure d'ammonium, hydrosulphate d'ammoniaque; *н.* Schwefelammonium, Ammoniumsulfid, Schwefelwasserstoffammoniak, Ammoniumhydrosulfid, Ammonium sulfhydrat; *а.* ammonium sulphide, sulfide of ammonia, sulfuret of ammonia, hydrosulphate of ammonia.

Безцвѣтное, кристаллическое, весьма летучее и ядовитое вещество. Растворяясь въ водѣ, превращается въ сѣрнистый водородъ—аммоній $(\text{NH}^4)\text{HS}$, называемый также сѣрнисто-водороднымъ—сѣрнистымъ аммоніемъ; этотъ послѣдній кристаллизуется въ безцвѣтныхъ листочкахъ и образуется также при насыщеніи ѣдкаго амміака сѣрководородомъ. Осаждаетъ изъ растворовъ солей желѣза, алюминія, марганца,

цинка, кобальта, ртути, кадмія, серебра и др., сѣрнистые соли, нерастворимыя въ водѣ.

Аммоній сѣрноватистокислый, $(NH^4)^2 S^2 O^3$; л. ammonium hyposulfurosum, ammonium subsulfurosum; ф. hyposulfite d'ammonium, thiosulfate d'ammoniaque; н. unterschwefligsaures Ammoniak, Ammonium thiosulphat; а. ammonium thiosulfate, hyposulphite of ammonia, thiosulphate of ammonia.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ мелкихъ иглахъ, мало измѣняющихся на воздухѣ. Легко растворяется въ холодной водѣ. Растворяетъ соли серебра и значительно быстрѣе сѣрноватистокислаго натрія вымывается изъ желатиноваго слоя.

Аммоній сѣрнокислый, $(NH^4)^2 SO^4$, сѣрноамміачная соль, амміачный купоросъ; л. ammonium sulfuricum; ф. sulfate d'ammoniaque; н. schwefelsaures Ammoniak, Ammoniumsulfat; а. sulfate of ammonia, ammonium sulphate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ ромбическихъ призмахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ —76%, въ кипящей—97,8%, не растворяется въ спиртѣ.

Аммоній сѣрносинеродистый—см. аммоній роданистый.

Аммоній сѣрноціанистый—см. аммоній роданистый.

Аммоній углекислый, полуторная углеамміачная соль, $(NH^4)^4 C^3 O^8 + aq.$, амміачная соль, углеаммоніевая соль, соль оленьяго рога, соль олене-рожная; л. ammonium carbonicum, sal alcali volatile; ф. sesqui-carbonate d'ammoniaque, carbonate d'ammoniaque, sel volatil d'ammoniaque, sel volatil d'Angleterre, sel odorant; н. Kohlensaures Ammoniak, Ammoniumcarbonat, Ammoniumsесquicarbonat, Hirschhornsalz, englisches Riechsalz; а. carbonate of ammonia, ammonium carbonate, smelling salts, sesquicarbonate of ammonia.

Твердая, бѣлая масса, пахнущая амміакомъ, легко разлагающаяся на воздухъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $25^{\circ}/_{\text{o}}$, въ кипящей—разлагается, мало растворима въ спиртѣ. Химическій составъ этой соли не постояненъ, такъ какъ она при различныхъ обстоятельствахъ теряетъ и амміакъ, и воду, и угольную кислоту. Она одна употребляется въ фотографіи и поэтому ее необходимо отличать отъ прочихъ углеамміачныхъ солей, именно отъ средней углеамміачной соли— $(\text{NH}^4)^2\text{CO}^3$ и отъ кислой углеамміачной соли $(\text{NH}^4)\text{HCO}^3$.

Аммоній уксуснокислый, $\text{NH}^4\text{C}^2\text{H}^3\text{O}^2$, л. ammonium aceticum; ф. acetate d'ammonium; н. Essigsaures Ammoniak; а. acetate of ammonia.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ иглахъ, расплывающихся на воздухъ. Легко растворимъ въ спиртѣ и въ водѣ. Примѣсъ углекислаго аммонія уничтожается прибавленіемъ уксусной кислоты и нейтрализованиемъ раствора амміакомъ.

Растворы этой соли носятъ названіе Миндерерова спирта (esprit de Minderer, Minderers Spiritus), съ теченіемъ времени выдѣляютъ амміакъ и показываютъ кислую реакцію; для фотографическихъ цѣлей ихъ нейтрализуютъ амміакомъ.

Аммоній фтористый NH^4F ; л. ammonium hydrofluoricum, ammonium fluoratum; ф. fluorure d'ammonium; н. Fluorur-Ammonium, Ammonium fluorid, flussaures Ammoniak; а. fluoride of ammonia.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ, хорошо сохраняющихся на воздухъ. Легко растворимъ въ водѣ и спиртѣ. При раствореніи въ спиртѣ образуетъ съ водою послѣдняго болѣе тяжелый растворъ, падающій на дно сосуда. Растворяетъ стекло и поэтому можетъ замѣнять при травленіи фтористоводородную кислоту. Ядовитъ.

Аммоній хлористый, NH^4Cl , нашатырь; л. ammonium chloratum, Sal ammoniacum; ф. chlorure d'ammonium, chlorure d'ammoniaque, sel ammoniac, chlorydrate d'ammoniaque; н. Ammoniumchlorid, Chlorammonium, Salmiak, salzaures Ammoniac, chlorwasserstoffsaures Ammoniak, а. chloride of ammonium, sal ammoniac, ammonic chloride, hydrochlorate of ammonia.

Поступаетъ въ продажу или въ видѣ сплавленной бѣлой массы, или въ видѣ безцвѣтныхъ мягкихъ кристалловъ. Растворяется въ водѣ при 15° — $37^{\circ}/_{\circ}$, въ кипящей— $73^{\circ}/_{\circ}$, въ спиртѣ— $12^{\circ}/_{\circ}$, въ глицеринѣ— $20^{\circ}/_{\circ}$. Съ хлористыми металлами образуетъ двойныя соли. Чистая соль должна улетучиваться при нагреваніи безъ остатка; осадокъ, выдѣляющійся изъ ея раствора при дѣйствіи азотнокислаго барія, указываетъ на примѣсъ сѣрнокислыхъ солей, при дѣйствіи желѣзосинеродистой соли—на примѣсъ солей желѣза

Анилинъ, $C^6H^5(NH^2)$ амидобензолъ; л. anilinum; ф. aniline, amidobenzine; н. Anilin, Phenylamin, Krystallin, Kyanol, Benzidam, Amidobenzol; а. aniline, phenylamine.

Безцвѣтная жидкость, быстро желтѣющая на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $16^{\circ}C$ — $3,11^{\circ}/_{\circ}$, при $56^{\circ}C$ — $3,58^{\circ}/_{\circ}$, при $82^{\circ}C$ — $5,18^{\circ}/_{\circ}$; растворяется также въ хлористоводородномъ анилинѣ, соляной кислотѣ и во всѣхъ отношеніяхъ въ метиловомъ и амиловомъ спиртахъ, ацетонѣ, альдегидѣ, сѣроуглеродѣ, въ жирныхъ и эфирныхъ маслахъ. Ядовитъ.

Продажный анилинъ носитъ названіе анилиноваго масла; онъ не чистъ и содержитъ толуидинъ, щелочи и пр.

Антихлоръ — см. натрій сѣрноватистокислый *).

Антимоній — см. сурьма.

*) Кромѣ этой соли подъ именемъ антихлора подразумѣваютъ также всѣ вещества, употребляемыя въ технику для удаленія хлора и нейтрализованія соляной кислоты.

Аравійская камедь — см. гумми-арабикъ.

Аррорутъ, $C^6H^{10}O^5$, индѣйскій крахмалъ; л. *amylum Marantae*; ф. *arrow-root*, *amidon de marante*; н. *Arrow-root*, *Pfeilwurzelmehl*, *Marantastärke*, *Arrowmehl*; а. *arrow-root*.

Бѣлый порошокъ, ничѣмъ не отличающійся отъ обыкновеннаго крахмала и обладающій всѣми его главнѣйшими свойствами (см. крахмалъ). Весьма часто фальсифицируется мукой, пшеничнымъ крахмаломъ, гипсомъ и мѣломъ. Первая примѣсь узнается при кипяченіи съ водой — слышится запахъ клейстра, въ присутствіи пшеничнаго крахмала іодистые пары окрашиваютъ аррорутъ въ сѣролиловый цвѣтъ, гипсъ и мѣлъ открываются: первый — хлористымъ бариемъ, второй — щавелевокислымъ аммоніемъ, въ обоихъ случаяхъ — бѣлый кристаллическій осадокъ.

Асфальтъ, $C^{20}H^{32}O^3$, іудейская или горная смола, битумень, л. *asphaltum*; ф. *bitume de Judée*, *asphalte*, *baume de momie*; н. *Asphalt*, *Bitumen*, *Erdpech*, *Judenpech*, *Bergpech*, *Erdharz*, *Steinfett*; а. *asphaltum*, *jew's pitch*.

Аморфное, черное вещество съ блестящимъ изломомъ, растворяется въ скипидарѣ, эфирѣ и бензинѣ. Послѣ дѣйствія свѣта теряетъ способность растворяться въ упомянутыхъ веществахъ. Для фотографическихъ цѣлей продажный продуктъ измельчается въ порошокъ и выдерживается 2 часа въ спиртѣ при 40° С. Отфильтрованный осадокъ промывается спиртомъ и эфиромъ и высушивается въ темнотѣ. Не измѣняется отъ кислотъ. Часто фальсифицируется легкимъ пѣкомъ (*brais gras*, *Mineraltheer*, *weiches Pech*) — остаткомъ отъ перегонки каменноугольнаго дегтя.

Ауранція, $NH.C^6H^2(NO^2)^3.N^6H^2(NO^2)^3NH^4$ амміачная соль гексанитродифениламина; л. *aurantia*; ф. *aurantia*; н. *Aurantia*; а. *aurantia*.

Желтая анилиновая краска, не растворимая въ водѣ, растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ.

Ауринъ, $C.C^6H^4.O(C^6H^4.NO)^2$, триокситрифенил-карбинолъ, неправ. назыв. кораллиномъ, розоловою кислотой; л. aurinum; ф. aurine, coralline jaune, acide rosolique; н. Aurin, Rosolsäure, gelbes Corallin; а. aurine, trioxy-triphenylcarbinol.

Аморфное красновато-желтое вещество съ зеленымъ отблескомъ. Растворяется хорошо въ спиртѣ, эфирѣ, крѣпкой уксусной кислотѣ, въ ѣдкихъ и углекислыхъ щелочахъ, нерастворяется въ водѣ. Растворы его, а также подкрашенные имъ коллодіонныя пленки, пропускаютъ почти одни лишь красные и желтые лучи.

Розоловая кислота представляетъ собой собственно соединеніе состава

$C.C^6H^4.O(C^6H^4.NO)(C^6H^3.CH^3.NO)$, кораллинъ, оранжевая краска, есть продуктъ дѣйствія воднаго амміака на розоловую кислоту при $150^{\circ}C$.

Ацетальдегидъ — см. альдегидъ.

Ацетонъ, $CH^3.CH^3.CO$, уксусный спиртъ, диметилкетонъ; л. acetinum; ф. acetone, éther pyroacétique; н. Aceton, Essiggeist; а. acetone.

Подвижная, прозрачная жидкость, растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Растворяетъ фотоксилинъ, смолы и большинство жировъ. Легко воспламеняется. Для фотографическихъ цѣлей годенъ лишь тотъ ацетонъ, который въ смѣси съ азотно-кислымъ серебромъ не чернѣетъ на свѣту.

Б

Бальзамъ канадскій, $C^{10}H^{16}$, канадскій терпентинъ; л. balsamum canadense; ф. baume de Canada; н. canadischer Balsam, Hemlockharz; а. balsam of Canada.

Тягучее смолистое вещество желтаго цвѣта, превращающееся на воздухѣ въ хрупкую массу. Нерастворимъ въ водѣ, растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ ксилолѣ, скипидарѣ, толуолѣ и крѣпкомъ спиртѣ;

плавится при легкомъ нагрѣваніи; обладаетъ одинаковымъ показателемъ преломленія со стекломъ.

Бальтиморитъ — см. азбестъ.

Бакаутная смола — см. гваяковая смола.

Баритовыя бѣлила — см. барій сѣрноокислый.

Баритъ — см. барія окись.

Баритъ сѣрноокислый — см. барій сѣрноокислый.

Баритъ углекислый — барій углекислый.

Баритъ ѣдкій, $BaH^2O^2 + 8H^2O$, гидратъ окиси барія;
л. baryum oxydatum hydricum, baryta caustica, baryta hydrica; *ф.* hydrate de baryte, baryte, baryte caustique;
н. Baryumoxydhydrat, Baryumhydroxyde, Barythydrat, Aetzbaryt, Kaustischer Baryt, Baryumhydrat; *а.* caustic baryta, hydrate of baryta, baric hydrate, hydrated oxide of barium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ четырехстороннихъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —5°/о (баритовая вода), въ кипящей — около 50°/о; въ кипящемъ спиртѣ — 0,9°/о. Растворы его показываютъ сильно щелочныя свойства и быстро поглощаютъ углекислоту воздуха, выдѣляя бѣлый почти нерастворимый осадокъ углекислаго барія. Вслѣдствіе почти полной нерастворимости углекислыхъ и сѣрноокислыхъ солей барія, ѣдкій баритъ представляетъ то весьма важное преимущество сравнительно со щелочами, что можетъ быть всегда удаленъ вполне изъ полученнаго раствора или сѣрною кислотою или даже, пока онъ находится въ щелочномъ состояніи, углекислымъ газомъ. Ядовитъ.

Барій азотноокислый, $Ba(NO^3)^2$, азотно-баріевая соль;
л. baryum nitricum; *ф.* azotate de baryte, nitrate de baryum, nitrate de baryte; *н.* Baryumnitrat, salpetersaures Baryt; *а.* nitrate of baryum.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, неизмѣняющихся на воздухъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 8%, въ кипящей — 35%, нерастворимъ въ спиртѣ и въ эфирѣ; при прокаливаніи даетъ окись барія. Ядовитъ.

Барій бромистый, BaBr^2 ; л. baryum bromatum; ф. bromure de baryum; н. Brombaryum, Baryumbromid, bromwasserstoffsaures Baryt; а. bromide of baryum.

Безцвѣтные игольчатые кристаллы. Растворяется въ водѣ при 15°C — 104%, растворимъ также въ спиртѣ. Ядовитъ.

Барій іодистый, BaI^2 ; ф. iodure de baryum; н. Iodbaryum, Baryumjodid; а. iodide of baryum.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при 0°C — 170%, при 20°C — 187%, при 60°C — 244%, мало растворимъ въ спиртѣ. На воздухъ частью разлагается, выдѣляя свободный іодъ. Растворы такой соли окрашиваются въ бурый цвѣтъ. Ядовитъ.

Барій сѣрнокислый, BaSO^4 , сѣрнобаріевая соль, баритовыя бѣлила, тяжелый шпатъ; л. baryum sulfuricum, terra ponderosa, spathum ponderosum; ф. sulfate de baryte, baryte sulfatée, barytine, spath pesant, spath de Bologne; н. schwefelsaures Baryum, Baryumsulfat, Barytin, Barytspath, Schwerspath, Bologneserspath; а. barye sulfate, heavie spar, sawk.

Свѣжеосажденная соль представляется въ видѣ мелкаго, бѣлаго кристаллическаго порошка, почти нерастворимаго въ водѣ, т. е. воды требуется около 400,000 ч. Такая малая растворимость этой соли обуславливаетъ примѣненія реакціи образованія сѣрно-кислаго барія въ тѣхъ случаяхъ, когда необходимо полностью удалить изъ раствора сѣрную кислоту, заключающуюся въ немъ, или въ свободномъ состояніи, или въ видѣ сѣрно-кислой соли. Реактивомъ въ такихъ

случаяхъ выбираютъ обыкновенно хлористую или азотнокислую соли барія, какъ легко растворимыя въ водѣ.

Этой же реакціей пользуются и для приготовленія чистыхъ бромистыхъ, іодистыхъ и хлористыхъ солей щелочныхъ металловъ, беря сѣрноокислую соль выбраннаго металла и соотвѣтствующую галоидную соль барія; такъ, напр., смѣшивая сѣрноокислый калий съ бромистымъ баріемъ, получаютъ въ растворѣ бромистый калий и въ осадкѣ сѣрноокислый барій.

Барій хлористый, $BaCl^2 + 2H^2O$; л. baryum chloratum, baryta muriatica; ф. chlorure de baryum, muriate de baryte; н. Chlorbaryum, Baryumchlorid, salzsaures Baryt; а. chloride of baryum, baric chloride.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ, безцвѣтныхъ табличкахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 36% , въ кипящей— 59% ; въ спиртѣ— $0,01\%$, въ кипящемъ спиртѣ— $0,5\%$; въ глицеринѣ— 10% . Ядовитъ.

Барій хлорноватокислый, $Ba(ClO^3)^2$; л. baryum chloricum; baryta chlorica; ф. chlorate de baryum, chlorate barytique; н. chlorsaures Baryum, Baryumchlorat; а. chlorate of baryum.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $25^{\circ}C$ — 25% , нѣсколько больше въ кипящей. Ядовитъ.

Барій щавелевокислый, BaC^2O^4 ; л. baryum oxalicum; ф. oxalate de baryum, oxalate de baryte; н. oxalsaures Baryt, Bariumoxalat; а. barium oxalate.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $0,039\%$, въ кипящей $0,04\%$. Ядовитъ.

Барія, гидратъ окиси, — см. баритъ ѣдкій.

Барія окись, BaO , баритъ; л. *baryum oxydatum anhydricum*; ф. *protoxyde de baryum, terre pesante*; н. *Baryum-oxid*; а. *oxide of barium*.

Некристаллическая сѣровато-бѣлая масса, сходная съ негашеной известью, жадно притягиваетъ изъ воздуха воду и углекислоту. Растворяется въ водѣ при $10^{\circ}C$ —4,7%, при $60^{\circ}C$ —48%, въ кипящемъ спиртѣ—0,9%. При выпариваніи водныхъ растворовъ, осаждаются кристаллы ѣдкаго барита. Ядовита.

Барія перекись, BaO^2 ; *baryum peroxydatum, baryum superoxydatum, baryum hyperoxydatum*; ф. *peroxyde de barium*; н. *Bariumsuperoxyd, Bariumperoxyd, Baryumhyperoxyd*; а. *baryum peroxide, peroxide of baryum, dioxide of barium*.

Сѣрый порошокъ, нерастворяющійся въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ, но образующій съ водою кристаллическое, безцвѣтное соединеніе — гидратъ перекиси барія ($BaO^2 + 8H^2O$, *baryum hyperoxydatum hydricum, hydrate de peroxyde de barium, hydrate of peroxide of baryum*); этотъ гидрадъ легко растворяется въ холодной водѣ, въ кипящей — разлагается, при дѣйствіи кислотъ распадается на перекись водорода и соль барія. Ядовита.

Барія сахаратъ, $BaO.C^{12}H^{22}O^{11}$; *baryum oxydatum saccharatum*; ф. *sucrate de baryte, saccharate de barium*; н. *Bariumsaccharat, Zuckerbarit*; а. *barium saccharate, saccharate of barium*.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ, нерастворяется въ спиртѣ. Ядовитъ.

Бензинъ, бензолинъ; л. *bensinum Petrolei*; ф. *benzine, benzoline, essence de pétrole blanche, eau à détacher*; н. *Benzin, Petroleumbenzin, Fleckwasser*; а. *benzine, light naphta of petroleum*.

Продуктъ перегонки нефти при 80° — 90°C . Подвижная, безцвѣтная, легко воспламеняющаяся жидкость, представляющая собою смѣсь различныхъ углеводородовъ. Растворяется въ спиртѣ, эфирѣ, хлороформѣ и сѣрнистомъ углеродѣ; нерастворимъ въ водѣ.

Бензолъ, C^6H^6 ; л. benzolum; ф. benzol, hydrure de phényle; н. Benzol, Phenylwasserstoff; а. benzole, hydride of phenyl.

Безцвѣтная жидкость, кристаллизирующаяся при 0°C . Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ спиртѣ и въ эфирѣ; нерастворимъ въ водѣ. Растворяетъ асфальтъ, даммаръ, каучукъ, іодъ, сѣру, фосфоръ, камфару, воскъ, смолы и большинство жировъ. Легко воспламеняется и горитъ бѣлымъ, коптящимъ пламенемъ. Кипитъ при 85°C .

Бензойная кислота, $\text{C}^6\text{H}^5\text{CO}^2\text{H}$; л. acidum benzoicum, Flores Benzoës; ф. acide benzoïque, fleur de benjoin, sel de benjoin; н. Benzoessäure, Benzoylsäure, Benzoeblumen, Benzoesalz; а. benzoic acid, flowers of benzoin, hydrate of benzoë.

Кристаллизуется въ тонкихъ безцвѣтныхъ блестящихъ иглахъ и листочкахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 0,3%, въ кипящей — 5,9%; въ спиртѣ — 50%, въ кипящемъ — 100%, легко растворяется также въ эфирѣ и жирныхъ маслахъ. Плавится при 120°C , кипитъ при 250°C . При самыхъ незначительныхъ примѣсехъ другихъ кислотъ теряетъ способность кристаллизоваться и точка плавленія ея значительно понижается.

Вертолетова соль — см. калий хлорноватокислый.

Блескъ сурьмяной — см. сурьма.

Борная кислота, H^3BO^3 л. acidum boricum, acidum boracicum, acidum boronicum; ф. acide borique; н. Borsäure, Boratsäure, Boronsäure; а. boric acid, boracic acid.

Кристаллизуется въ блестящихъ, прозрачныхъ пластинкахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ холодной водѣ—4⁰/о, въ кипящей—29⁰/о; въ кипящемъ спиртѣ—25⁰/о; въ глицеринѣ—10⁰/о. Обладаетъ сильными антисептическими свойствами.

Бромистоводородная кислота, $HBr + H^2O$; acidum hydrobromicum; *ф.* acide bromhydrique, acide hydrobromique; *н.* Bromwasserstoffsäure; *а.* bromhydric acid.

Растворъ бромисто-водороднаго газа въ водѣ; постоянный растворъ кипитъ при 126°С. и содержитъ 47,8⁰/о воды, удѣльный вѣсъ его 1,49. Безцвѣтная, совершенно улетучивающаяся жидкость; осаждаетъ изъ растворовъ серебро въ видѣ бромистой соли. Ядовита.

Бромо-каліевая соль — см. калий бромистый.

Бромо-кадміевая соль — см. кадмій »

Бромо-натріевая соль — см. натрій »

Бромо-серебрянная соль — см. серебро бромистое.

Бромъ. Br.; *л.* bromum; *ф.* brôme; *н.* Brome; *а.* bromine.

Красно-бурая, летучая жидкость. Растворяется въ водѣ при 5°С — 3,5⁰/о, при 21°С—2,5⁰/о. Водные растворы носятъ названія бромной воды, они легко обезцвѣчиваются при дѣйствіи свѣта, образуя бромистоводородную кислоту. Растворяется въ спиртѣ, эфирѣ и сѣроуглеродѣ. Продажный бромъ содержитъ почти всегда примѣси воды, хлора, бромоформа и др.

Бумага горная—см. азбестъ.

Бура — см. натрій борнокислый.

Бѣлила баритовыя; *ф.* blanc de baryte; *н.* Barytweiss, Mineralweiss, Neuweiss, Bleiweissurogat; *а.* precipitated sulphate of baryta.

См. — барій сѣрнокислый.

Бѣлила висмутовые, бѣлила испанскія; *ф.* blanc d'Espagne, blanc de fard, blanc de bismuth; *н.* Wissmuthweiss, spanisches Weiss, Schlämmkreide, Schminkweiss; *а.* whitening, bismuth-white.

См. — висмуть азотнокислый.

Бѣлила свинцовыя, бѣлила голландскія, бѣлила кремзерскія; *ф.* blanc de céruse, céruse, blanc de plomb, blanc hollandais, blanc de roi; *ф.* Bleiweiss, Kremserweiss; *а.* white lead, ceruse.

См. — свинецъ углекислый.

Бѣлокъ — см. альбуминъ.

В

Вазелинъ, *л.* vaselinum, adeps petrolei; *ф.* vaseline, cosmoline; *н.* Vaseline, Steinölsparaffin; *а.* vaseline.

Обращающійся въ продажѣ вазелинъ представляетъ собой растворъ парафина въ вазелиновомъ маслѣ или очищенный углемъ нефтяной деготь, получается также перегонкой нефтяныхъ остатковъ, изъ которыхъ уже отогнаны тяжелыя углеводороды.

Винная кислота, $C^2H^2(OH)^2(CO^2H)^2$, виннокаменная кислота; *л.* acidum tartaricum; *ф.* acide tartrique; *н.* Weinsäure, Weinsteinssäure; *а.* tartaric acid.

Кристаллизуется въ большихъ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся и не расплывающихся на воздухъ, если кислота не содержитъ примѣсей. Растворяется въ водѣ при $10^{\circ}C$ — $115^{\circ}/_{\circ}$, при $20^{\circ}C$ — $126^{\circ}/_{\circ}$, при $40^{\circ}C$ — $176^{\circ}/_{\circ}$, при $60^{\circ}C$ — $217^{\circ}/_{\circ}$, при $90^{\circ}C$ — $307^{\circ}/_{\circ}$, въ кипящей— $343^{\circ}/_{\circ}$; не растворяется въ спиртѣ. Чистая кислота при накаливаніи на платиновой пластинкѣ, не должна давать остатка, продажная—содержитъ обыкновенно примѣси желѣза, свинца, мѣди, извести и сѣрной кислоты, ея кристаллы, по этому, расплываются на воздухъ.

Висмутъ азотнокислый, $Bi(NO^3)^3 + 5H^2O$, азотновисмутовая соль; л. bismuthum hydrico—nitricum, nitras quadri-bismuthicus cum aqua; ф. azotate acide de bismuth, nitrate acide de bismuthe, nitrate bismuthique; н. Wismutnitrat, salpetersaures Wismut; а. nitrate of bismuth.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ четырехстороннихъ призмахъ. Водой разлагается, образуя бѣлый, творожистый осадокъ состава $Bi(OH)^2NO^3$ (magisterium bismuthi); растворяется въ присутствіи кислоты, а также глицерина. Кислые растворы обнаруживаютъ способность вирировать.

Окончательнымъ продуктамъ измѣненія этой соли водою служить вещество состава $BiO(NO^3)BiO(OH)$ —бѣлый порошокъ, называемый въ технику висмутowymi бѣлилами (см. это слово).

Вода; л. aqua; ф. eau; н. Wasser; а. water.

Обыкновенная вода, почти всегда заключаетъ въ растворѣ вредныя въ фотографическомъ отношеніи примѣси. Рѣчная вода содержитъ въ себѣ значительное количество органическихъ веществъ и известковыхъ солей, послѣднія служатъ причиной образованія бѣлой вуали; для очищенія такой воды, ее необходимо хорошенько прокипятить и отфильтровать. Колодезная вода содержитъ обыкновенно соли извести, желѣза и др.; ее очищаютъ кипяченіемъ, обработкой амміакомъ (до слабо щелочной реакціи), для удаленія желѣза, и вторичнымъ кипяченіемъ, для удаленія амміака. Дождевая вода, собранная во время грозы, содержитъ амміакъ, собранная въ началѣ дождя прямо въ глиняный или стеклянный сосудъ, довольно чиста и годится для большинства фотографическихъ работъ.

Вода баритовая—см. барить ѣдкій.

Вода бромная—см. бромъ.

Вода дистиллированная, H^2O , перегнанная вода; л. aqua distillata; ф. eau distillée; н. destillirtes Wasser, distilled water.

Хорошо дистиллированная вода—совершенно безцвѣтная, безъ вкуса и запаха, лакмусовыя бумажки не должны въ ней окрашиваться.

Вода жавелевая—см. калий хлорноватистокислый.

Вода известковая—см. кальція гидратъ.

Вода свинцовая, см. свинецъ уксуснокислый.

Вода хлорная—см. хлоръ.

Водка царская, л. aqua regia; ф. eau régale, acide nitro-muriatique; н. Königs-wasser, Goldscheidewasser, Salpetersalzsäure; а. nitro-muriatic acid.

Смѣсь 1 объема азотной кислоты и 3 объемовъ соляной. Растворяетъ и окисляетъ золото, платину и всѣ проч. металлы. Ядовита.

Водка крѣпкая, острая—см. азотная кислота.

Водородъ. Н; л. hydrogenium; ф. hydrogène; н. Wasserstoff; а. hydrogen.

Безцвѣтный газъ, въ чистомъ состояніи лишенный всякаго запаха, въ 14,45 разъ легче воздуха. Растворяется въ водѣ—1,92%, въ спиртѣ—6,92%. Горитъ на воздухѣ блѣднымъ, синеватымъ пламенемъ. Въ смѣси съ кислородомъ, а слѣдовательно и съ воздухомъ, образуетъ гремучій газъ—смѣсь взрывающую въ замкнутомъ пространствѣ при зажиганіи; на воздухѣ эта смѣсь (1 объемъ кислорода и 2 объема водорода) горитъ такимъ же пламенемъ, какъ и водородъ, развивая при этомъ наиболѣе высокую изъ извѣстныхъ до сихъ поръ температуръ. Неплавящіеся вещества, накаливаясь въ пламени гремучаго газа, даютъ сильнѣйшій свѣтъ; этимъ пользуются для освѣщенія и для накаливанія берутъ обыкновенно кусокъ извести (Друммондовъ свѣтъ).

Водорода перекись, H^2O^2 ; л. hydrogenium peroxydatum, hydrogenium superoxydatum, hydrogenium hyperoxida-

tum; *ф.* peroxyde d'hydrogène, bioxyde d'hydrogène, eau oxygénée; *н.* Wasserstoffperoxyd, Wasserstoffhyperoxyd, Wasserstoffsuperoxyd; *а.* peroxide of hydrogen, dioxide of hydrogen, oxygenized water.

Прозрачная безцвѣтная жидкость. Растворяется въ водѣ и эфирѣ во всѣхъ отношеніяхъ. Въ безводномъ состояніи легко разлагается на воду и кислородъ, являясь такимъ образомъ сильнымъ окислителемъ; при нагрѣваніи и отъ дѣйствія свѣта разложеніе ускоряется и можетъ дойти до взрыва. Слабые водные растворы значительно постояннѣе; они обладаютъ, какъ и безводная перекись, бѣлильными свойствами и обезцвѣчиваютъ многія красящіе вещества органическаго происхожденія.

Водородъ сѣрнистый, H^2S , сѣроводородъ, сѣроводородная кислота; *л.* hydrogenium sulphuratum aquosum, acidum hydrothionicum; *ф.* hydrogène sulfuré, acide sulfhydrique, acide hydrosulfurique, sulfide hydrique; *н.* Schwefellwasserstoff, Schwefelwasserstoffsäure, Hydrothionsäure, Wasserstoffsulfid; *а.* protosulphide of hydrogen, hydrogen sulphide, hydrosulphuric acid.

Безцвѣтный газъ съ запахомъ тухлыхъ яицъ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —4,37 объема, при $10^{\circ}C$ —3,58 объема, при $90^{\circ}C$ —2,9 объема; въ спиртѣ при $15^{\circ}C$ —8 объемовъ, нѣсколько менѣе въ глицеринѣ. Растворы показываютъ кислую реакцію и портятся на воздухѣ, глицериновые сохраняются нѣсколько дольше водныхъ и спиртовыхъ. Дѣйствуетъ, какъ возстановляющее вещество.

Волокно канадское—см. азбестъ.

Вольфрамо-натріевая соль — см. натрій вольфрамовокислый.

Воскъ бѣлый; *л.* cera alba; *ф.* cire blanche; *н.* Wachs; *а.* wax.

Состоитъ главнымъ образомъ изъ церотиновой кислоты и пальмитиноваго эфира меллениноваго спирта. Нерастворимъ въ водѣ, растворяется въ эфирѣ, хлороформѣ и бензинѣ; часть воска, именно церотиновая кислота растворяется въ горячемъ безводномъ спиртѣ. Весьма часто фальсифицируется церезиномъ, смолами, крахмаломъ и мукой. Церезинъ и часть примѣсей удаляютъ, растворяя воскъ въ бензинѣ и фильтруя его, смолистыя вещества удаляютъ спиртомъ.

Воскъ земляной—см. церезинъ.

Г

Галловая кислота $C^6H^2(NO)^3CO.NO$, орѣшковая кислота, чернильно-орѣшковая кислота, галлусовая кислота; л. *acidum gallicum*; ф. *acide gallique*; н. *Gallussäure*, *Galläpfelsäure*; а. *gallic acid*.

Кристаллизуется въ мелкихъ шелковистыхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$.—1%, въ кипящей—33,3%, сильно растворима въ спиртѣ, нѣсколько менѣе въ эфирѣ. Растворы быстро бурѣютъ на воздухѣ, въ особенности въ присутствіи щелочей. Возстановляетъ серебро и золото; въ смѣси съ камедью осаждаетъ желатину; при дѣйствіи углекислаго кальція выдѣляетъ голубой осадокъ, такой же осадокъ получается и при дѣйствіи известковой воды. Фальсифицируется сѣрно-кислымъ кальціемъ.

Галлусовая кислота—см. галловая кислота.

Гваяковая смола, бакаутовая смола, баламутовая смола, гваякъ - смола; л. *resina Guajaci*, *gummi Guajaci*; ф. *resine de gaiac*; н. *Guajakharz*; а. *guaïac*, *guaïac-resin*.

Аморфная, зеленовато-коричневая масса. Не растворяется въ водѣ и скипидарѣ, растворяется въ спиртѣ—90% и не много меньше въ эфирѣ, а также въ сѣр-

ной кислотѣ, образуя при этомъ красную жидкость, изъ которой вода выдѣляетъ фіолетовый осадокъ. Измѣняется дѣйствіемъ свѣта.

Гваяколь, $C^6H^5(CH^3)O^2$, метиловый эфиръ пирокатехина; *ф.* gaïacol, methylpyrocatechine, gaïol, méthylcatéchol, hydrure de gaïacyle; *н.* Gaïacol, Guajacol; *а.* guaiacol.

Маслянистая безцвѣтная жидкость, малорастворимая въ водѣ, легко растворяется въ спиртѣ, щелочахъ и уксусной кислотѣ. Спиртовые растворы возстановляютъ золото и серебро, хотя, впрочемъ, по наблюденіямъ бр. Люмьеръ, химически-чистый гваяколь лишенъ всякой возстановляющей способности.

Геліантинъ, $(SO^3H)C^6H^4.N^2.C^6H^4.N(CH^3)^2$, сульфодиметиламидоазобензолъ, оранжевая метиловая III; *л.* helianthinum; *ф.* helianthine; *н.* Helianthin, Orange III; *а.* helianthine,

Красно-оранжевая анилиновая краска, растворяющаяся въ водѣ и спиртѣ; растворы ея пропускаютъ почти одни лишь красные лучи.

Гидроксиламинъ хлористоводородный, NH^4ClO , неправ. назыв. иногда просто гидроксиламиномъ (NH^3O); *л.* hydroxilamin hydrochloratum; *ф.* chlorhydrate d'hydroxylamine (неправ. hydroxylamine, oxyammoniaque); *н.* salzsaures Hydroxylamin; *а.* hydroxylamine hydrochlorate, oxyammonium chloride.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, нѣсколько труднѣе въ кипящемъ спиртѣ. Растворы возстановляетъ серебро и въ присутствіи щелочей не бурятъ на воздухѣ; обезцвѣчиваются при обработкѣ 6% растворомъ уксуснокислой мѣди. Нерѣдко фальсифицируется хлористымъ аммоніемъ.

Гидрохинонъ, $C^6H^4(HO)^2$, парадіоксibenзолъ; л. hydrochinon; ф. hydroquinone; н. Hydrochinon; а. hydroquinone.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ иглахъ, окрашенныхъ или въ желтоватый цвѣтъ (27% воды) или въ палевый (12,8% воды). Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ — 5,8%, при $15^{\circ}C$ — 6%, при $30^{\circ}C$ — 10%, легко растворимъ въ спиртѣ и эфирѣ, труднѣе въ бензолѣ. Энергичный возстановитель солей серебра; уксуснокислые соли и уксусная кислота замедляютъ его дѣйствіе, желѣзистосинеродистый калий — ускоряетъ. Въ присутствіи щелочи, растворы поглощаютъ кислородъ и бурбуютъ; реакція эта нѣсколько замедляется сѣрнистокислыми щелочами; при обработкѣ 6% растворомъ уксуснокислой мѣди окрашиваются въ желтый цвѣтъ.

Гидроцелулоза, $C^{22}H^{12}O^{11}$; л. hydrocellulosa; ф. hydrocellulose; н. Hydrocellulose; а. hydrocellulose.

Бѣлое, порошковатое вещество, легко окисляющееся на воздухѣ и вслѣдствіе этого бурбующее. Легко растворяется въ смѣси спирта и эфира.

Гипосульфитъ — см. натрій сѣрноватистокислый.

Гипсъ — см. кальцій сѣрнокислый.

Глауберова соль — см. натрій сѣрнокислый.

Глетъ — см. свинца окись.

Глиноземъ сѣрнокислый — см. алюминій сѣрнокислый.

Глицеринъ, $C^6H^5(HO)^3$, сладкое масло, масляный или жировой сахаръ; л. glycerinum; ф. glycérine; н. Glycerin, Oelzucker, Oelsüss, Glycerynalkohol; а. glycerine.

Безцвѣтная, сиропообразная жидкость, растворяющаяся во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ и спиртѣ, мало въ эфирѣ; на воздухѣ густѣетъ, но не высыхаетъ. При продолжительномъ охлажденіи застываетъ въ кристаллическую массу, плавящуюся при $17^{\circ}C$. Про-

дажный глицеринъ содержитъ всегда въ себѣ воду, количество которой легко вычислить, пользуясь слѣдующей формулой: $P = \frac{1266 - 1000d}{2166d} d$, гдѣ есть плотность испытуемаго образца, а P —вѣсъ воды, заключенной въ немъ; содержитъ также примѣси глюкозы, солей свинца, кальція, кислотъ муравьиной и щавелевой.

Глицинъ, $OH \cdot C^6H^4 \cdot NH \cdot CH^2 \cdot CO^2 H$, оксифенилглицинъ; л. *glycinum*; ф. *glycine*, *oxyphenylglycine*; Glycin, *Oxyphenylglycin*; а. *glycine*, *oxy-phenylglycine*.

Блестящій, желтоватый кристаллическій порошокъ съ запахомъ карболовой кислоты. Мало растворимъ въ водѣ, легко растворяется въ присутствіи сѣрнистокислаго натрія и щелочей. Энергично возстановляетъ соли серебра.

Глициррицинъ, $C^{34}H^{36}O^9$; л. *glycyrrhizinum*; ф. *sucré de réglisse*, *glycyrrhizine*; н. *Glyzyrrhizin*, *Süssholzzucker*; а. *liquorice-sugar*.

Желтоватый, аморфный порошокъ, легко растворяющійся въ водѣ и въ спиртѣ.

Глюкоза (правая), $C^6H^{12}O^6$, декстроза, виноградный сахаръ, крахмальный сахаръ; л. *Saccharum amy-laceum*; ф. *glucose*, *sucré de raisin*, *dextrose*, *sucré de fécule*, *sucré d'amidon*, *sirop de fécule*, *dextrine sucrée*, *amidon saccharifié*, *sirop imponderable*; н. *Glucose*, *Traubenzucker*, *Stärke-zucker*, *Krümels-zucker*, *Kartoffel-zucker*, *Dextrinzucker*; а. *glucose*, *dextrose*, *right-handed glucose*, *grape*, *starch-sugar*, *granular-sugar*, *honey-sugar* *rag-sugar*.

Кристаллизуется изъ теплаго спиртоваго раствора въ безводныхъ иглахъ, изъ раствора въ метиловомъ спиртѣ получается въ большихъ кристаллахъ, водные растворы образуютъ неясные кристаллы $C^6H^{12}O^6 + H^2O$. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ — 100% . Возстанов-

ляетъ безъ участія свѣта серебро, золото и платину; въ присутствіи амміака выдѣляетъ серебро въ видѣ зеркала; осаждаетъ изъ щелочныхъ растворовъ закисную мѣдь. Съ бромистыми и хлористыми солями щелочныхъ металловъ, а также съ гидратами окисей барія и кальція и уксусно-свинцовой солью даетъ кристаллическія соединенія. Продажный виноградный сахаръ весьма нечистъ и заключаетъ обыкновенно не болѣе 60% декстрозы.

Глюмаринъ—см. клей морской.

Глютинъ — см. желатина.

Гмелина соль—см. желѣзно-синеродистый калий.

Говардово серебро — см. серебро гремучее.

Гоммелинъ — см. декстринъ.

Горькая соль — см. магнезія сѣрноокислая.

Гремуче-серебряная соль — см. серебро гремучее.

Гремучій газъ — см. водородъ.

Гренетинъ — см. желатина.

Гумми-арабикъ, $C^{12}H^{22}O^{11}$, аравійская камедь, арабинъ; л. gummi-arabicum; ф. gomme arabique, gomme turique, arabine; н. arabisches Gummi; а. arabic gum, baboul-gum, gum-arabic.

Аморфные свѣтло-желтые зерна или куски. Растворяется въ водѣ — 10%, не растворяется въ спиртѣ и эфирѣ. Растворы показываютъ кислую реакцію и на воздухѣ подвергаются броженію. При нагреваніи до 100°С. или при дѣйствіи крѣпкой сѣрной кислоты превращается въ нерастворимый въ водѣ метаарабинъ; послѣдній опять переходитъ въ растворъ при кипяченіи съ водой и небольшимъ количествомъ извести. Въ смѣси съ двухромовокислымъ калиемъ становится, послѣ дѣйствія свѣта, нерастворимымъ въ водѣ. Клеющая способность гумми-арабика увеличивается при раствореніи его въ тепловатой водѣ и прибавленія къ раствору сѣрноокислаго алюминія.

Гуммилакъ — см. шеллакъ.

Гуттаперча, $C^{20}H^{32}C^{20}H^{32}O$; л. gutta-percha; ф. gutta-percha; н. Gutta-percha; а. gutta-percha.

Гибкая, волокнистая масса, окрашенная, смотря по способу приготовленія, въ черный, красно-бурый или почти бѣлый цвѣтъ. Нерастворима въ водѣ, разбухаетъ въ эфирѣ, спиртѣ и нефти, растворяется въ скипидарѣ, бензолѣ, хлороформѣ и сѣрнистомъ углеродѣ. Размягчается при $50^{\circ}C$, становится тягучей и способной принимать любыя формы; плавится при $130^{\circ}C$. На воздухѣ окисляется, отвердѣваетъ и становится хрупкой.

Д

Даммаръ, гумми-даммара, даммаровая смола; л. Dammarum; ф. gomme dammar, resine de Dammar; н. Dammarharz; а. gum dammar, dammar.

Бѣлая или желтоватая масса съ блестящимъ изломомъ. Нерастворима въ водѣ, растворяется въ спиртѣ, керосинѣ, скипидарѣ, сѣрной кислотѣ и бензолѣ, частью въ эфирѣ и ацетонѣ.

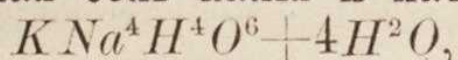
Двойная бромистая соль кадмія и аммонія, $Cd(NH^4)Br^3$; л. cadmium bromatum ammoniatum, ф. bromure double de cadmium et d'ammonium; н. Cadmium-Ammonium bromid; а. bromide of cadmium and ammonium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —130%, въ кипящей — значительно больше; въ спиртѣ—18%, въ эфирѣ—0,4%, въ смѣси спирта съ эфиромъ—4%. Остатокъ при прокаливаніи на платиновой пластинкѣ указываетъ въ большинствѣ случаевъ на примѣсь бромистаго калия; бѣлый осадокъ, при обработкѣ желѣзосинеродистымъ калиемъ раствора, насыщеннаго сѣроводородомъ указываетъ, на примѣсь цинка.

Двойная бромистая соль кадмія и калия, $Cd K Br^2$; л. *cadmii et kalii bromidum*; ф. *bromure de cadmium et de potassium*; н. *Bromcadmium-kalium*, *Cadmium-Kaliumbromid*; а. *cadmium and potassium bromide*, *bromide of cadmium and potassium*.

Кристаллизуется въ красивыхъ безцвѣтныхъ призмахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ; спиртомъ и эфиромъ разлагается, при чемъ бромистый кадмій переходитъ въ растворъ, а бромистый калий осаждается. Ядовита.

Двойная виннокислая соль калия и натрія,



виннонатрокалиевая соль, виннокислый натрій-калій, соль Сейгнета, натронный винный камень; л. *kali-natrum tartaricum*, *tartarus natronatus*, *sal polychrestum Seignetti*, *natro-kali tartaricum*, ф. *tartate double de soude et de potasse*, *bitartrate de soude et de potasse*, *sel de Seignette*, *sel de la Rochelle*; н. *weinsaures Kalinatron*, *Kalium-Natriumtartrat*, *Natronweinstein*, *Seignettesalz*, *Rochellesalz*, *Schwanensalz*, *Polychrest-Salz*; а. *potassic and sodic tartate*, *salt of Seignette*, *Rochelle salts*.

Кристаллизуется въ большихъ безцвѣтныхъ призмахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 50% , въ кипящей значительно больше, нерастворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ. Плавится при $70^{\circ}C$, разлагается при $220^{\circ}C$.

Двойная желѣзная соль Мора—см. двойная сѣрно-кислая соль желѣза и аммонія (закисная).

Двойная іодистая соль кадмія и калия, $KCdI^2$; л. *cadmii et kalii jodidum*; ф. *iodure double de cadmium et de potassium*; н. *Iodecadmiumkalium*, *Kaliumcadmiumiodid*; а. *jodide of cadmium and potassium*.

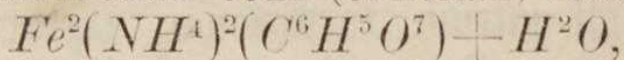
Безцвѣтные кристаллы, расплывающіеся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 158% , растворима

также въ спиртѣ, эфирѣ и въ смѣси спирта съ эфиромъ. Окрашиваетъ коллодій въ золотисто-желтый цвѣтъ и сгущаетъ его менѣе, чѣмъ іодистый кадмій.

Двойная іодистая соль кадмія и натрія, $Na Cd J^2$; л. *cadmii et natrii iodidum*; ф. *iodure de cadmium et de sodium*; н. *Jodecadmiumnatrium*, Cadmium - Natriumjodid; а. *cadmium and sodium iodide*, iodide of cadmium and sodium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ длинныхъ иглахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Сильно разжижаетъ коллодій. Ядовита.

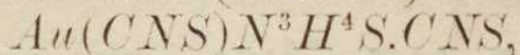
Двойная лимоннокислая соль (окисная) желѣза и аммонія,



амміачное лимоннокислое желѣзо; л. *ferrum citricum ammoniatum*, *ferri et ammonii citras*; ф. *citrate ammoniacal de fer*, *ammoniocitrate de fer*; н. *Citronensaures Eisenoxyd-Ammon*; а. *citrate of iron and ammonium*, *ammonio citrate of iron*.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ, красно-бурыхъ чешуйкахъ, расплывающихся на воздухѣ. Очень легко растворяется въ водѣ, нерастворяется въ спиртѣ. Въ присутствіи органическихъ веществъ переходитъ подъ вліяніемъ свѣта въ закисную соль.

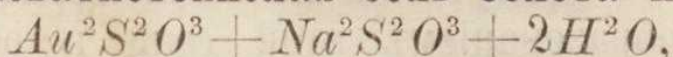
Двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія,



л. *auro-ammonium rhodanatum*; ф. *sulfocyanure double ammonio-aurique*; н. *Schwefelcyangoldammonium*, *Rhodangoldammonium*, *Gold-Ammoniumsulfocyanid*; а. *sulfocyanide of gold and ammonium*.

Кристаллизуется въ мельчайшихъ безцвѣтныхъ иглахъ, легко растворимыхъ въ водѣ; избытокъ последней возстановляетъ окисную соль въ закисную, способную вирировать.

Двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія,



соль Фордо и Жели, золотая соль *) л. Auro-Kalium hyposulfurosum; ф. hyposulfite double d'or et de sodium, sel d'or; н. unterchwefligsaures Goldoxydul-Natron; а. hyposulphite of soda and gold.

Кристаллизуется въ тонкихъ безцвѣтныхъ иглахъ; чистыя кристаллы не трудно получить, смѣшивая спиртовый растворъ хлорнаго золота съ воднымъ растворомъ сѣрноватистокислаго натрія и разбавляя затѣмъ смѣсь спиртомъ или эфиромъ. Легко растворима въ водѣ, трудно въ спиртѣ и въ эфирѣ. Желѣзный купоросъ и щавелевая кислота не дѣйствуютъ на нее, соляная кислота не выдѣляетъ изъ нея сѣры.

Двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія,

$AgNaS^2O^3$ (первая) и $Ag^2S^2O^3 (Na^2S^2O^3)^2$ (вторая); л. natri et argenti hyposulphis; ф. hyposulphite double de soude et d'argent; н. unterschwefligsaures Silber-Natron, Silber-Natriumthiosulphat; а. sodium and silver hyposulphite, hyposulphite of sodium and silver.

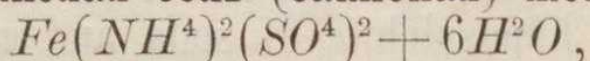
Первая соль безцвѣтна и мало растворяется въ водѣ; не разлагается подѣ влияніемъ свѣта и воды, когда они дѣйствуютъ отдѣльно, но разлагается при совмѣстномъ ихъ дѣйствіи. Образуется въ тѣхъ случаяхъ, когда при взаимодѣйствіи солей серебра и сѣрноватистокислаго натрія, послѣдній не находится въ избыткѣ, напр. при фиксированіи отпечатковъ, когда забываютъ покачивать кюветку; если при этомъ фиксированіе производится на свѣту, то соль эта разлагается и отпечатки покрываются бурыми пятнами сѣрнистаго серебра.

Вторая соль крайне легко растворима въ водѣ и образуется въ тѣхъ случаяхъ, когда соли серебра на-

*) Подѣ именемъ золотой соли выпускается въ продажу также двойная синеродистая соль золота и калия $KAu(CN)^2$.

ходятся въ присутствіи избытка сѣрноватистокислаго натрія; образованіемъ этой соли и обусловливается процессъ фиксированія.

Двойная сѣрнокислая соль (закисная) желѣза и аммонія,



амміачное сѣрнокислое желѣзо; л. *ferrum sulfuricum oxydatum ammoniatum*, *ferro-ammonium sulfuricum*; ф. *sulfate ferreux ammoniacal*, *sulfate double de fer et d'ammoniaque*, *sulfate ferroso - ammoniaque*; н. *schwefelsaures Eisenoxydul-Ammon*; а. *ammonio-sulfate of iron*, *ammonio-ferrous alum*, *sulfate of iron and ammonium*.

Кристаллизуется въ большихъ свѣтло-зеленыхъ призмахъ, медленно измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 17°C, сильно растворима въ горячей, нерастворима въ спиртѣ.

Двойная сѣрнокислая соль аммонія и алюминія — см. квасцы амміачные.

Двойная сѣрнокислая соль калия и алюминія — см. квасцы калийные.

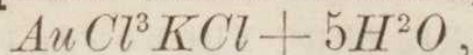
Двойная сѣрнокислая соль калия и хрома — см. квасцы хромовые.

Двойная сѣрнокислая соль натрія и алюминія — см. квасцы натріевые.

Двойная соль хлористаго золота и калия, *AuCl.KCl*; ф. *chloraaurite de potassium*; н. *Kaliumgoldchlorür*; а. *potassium chloraaurite*, *potassic chloraaurite*.

Коричневые кристаллы, разлагаемые водой на хлоруратъ калия, хлористую соль и небольшое количество металлическаго золота; такіе растворы показываютъ кислую реакцію; въ смѣси со щелочью соль не разлагается водой и образуетъ безцвѣтный растворъ.

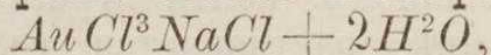
Двойная соль хлорнаго золота и калия,



хлорауратъ калия, хлористое золото съ калиемъ; л. auro-kalium chloratum; ф. chlorure double d'or et de potassium, chloraurate de potassium; н. Chlorgoldkalium, Kaliumgoldchlorid, Goldchloridkalium; chloride of gold and potassium.

Желтые призматическіе кристаллы, легко теряющіе кристаллизационную воду. Растворяются хорошо въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Въ одномъ граммѣ ея заключается 0,475 гр. металлическаго золота. При накаливаніи плавится и превращается въ коричневую двойную соль хлористаго золота и калия.

Двойная соль хлорнаго золота и натрія,



хлорауратъ натрія, хлористое золото съ натріемъ; л. auro-natrium chloratum; ф. chlorure double d'or et de sodium, chloraurate de sodium; н. Chlorgoldnatrium, Natriumgoldchlorid, Goldchloridnatrium, Goldsalz; а. chloride of gold and sodium.

Кристаллизуется въ ясно очерченныхъ темножелтыхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ, показывая кислую реакцію. Порошковатый видъ соли и вообще примѣси неправильныхъ кусочковъ указываютъ на фальсифицированный препаратъ. Въ одномъ граммѣ содержится 0,499 гр. металлическаго золота.

Двойная хлористая соль платины и калия, $PtCl^4K^2$;

л. platinokalium chloratum; ф. chloroplatinite de potassium; н. Platinkaliumchlorür, Kaliumplatinchlorür; а. potassium chloroplatinite, potassic chloroplatinite.

Кристаллизуется въ темно-красныхъ призмахъ, осаждаемая спиртомъ—въ тонкихъ розовыхъ иглахъ; кристаллы расплываются на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, не растворяется въ спиртѣ.

Двойная хромокислая соль калия и аммонія, NH^4KCrO^4 , поташно-амміачная хромокислая соль; л. ammon-kalium bichromicum; ф. bichromate ammoniaco-potassique; н. doppelchromsaures Kali-Ammon; а. ammonio-bichromate of potash.

Кристаллизуется въ желтыхъ иглахъ; на воздухѣ и при нагреваніи выдѣляетъ амміакъ и превращается въ двуххромокислый калий. Легко растворяется въ водѣ. Ядовита.

Двойная щавелевокислая соль (закисная) желѣза и калия, $FeK^2(C^2O^4)^2$; л. ferro-kalium oxalicum; ф. oxalate potassico-ferreux; н. oxalsaures Eisenoxydalkali; а. oxalate of iron and potassium.

Желтый порошокъ, почти нерастворимый въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ; растворяется въ щавелевокисломъ калии. Возстановляетъ серебро. Ядовита.

Двойная щавелевокислая соль (окисная) желѣза и калия, $Fe^2K^2(C^2O^4)^4$, л. ferrid-kalium oxalicum; ф. oxalate potassico-ferrique; н. Oxalsaures Eisenoxydalkali, Kalium-ferridoxalat; а. kalium ferrioxalate.

Кристаллизуется въ зеленоватыхъ табличкахъ, вывѣтривающихся на воздухѣ и бурѣющихся на свѣту. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ —6%, въ кипящей—25%, нерастворяется въ спиртѣ. Разлагается при дѣйствіи свѣта. Ядовита.

Двуугленатріевая соль — см. натрій двууглекислый.

Двухромовоамміачная соль — см. аммоній двухромовокислый.

Двухромовонатріевая соль — см. натрій двухромовокислый.

Двухромовокалиевая соль — см. калий двухромовокислый.

Декстринъ, $C^6H^{10}O^5$, крахмальная камедь, лейкокомъ, гоммелинъ, лейкокомъ; *л.* dextrinum; *ф.* dextrine, gom-meline, leicome, gomme d'Alsace; *н.* Dextrin, Stärkegum-mi, Dampfgummi; *а.* dextrine, Britisch gum, leicome.

Аморфный, очень гигроскопичный, желтовато-бѣ-
лый порошокъ. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ
въ водѣ, мало растворимъ въ слабомъ спиртѣ и не
растворяется въ крѣпкомъ. При дѣйствіи іода окра-
шивается въ фіолетово-красный цвѣтъ. Продажный
декстринъ есть смѣсь многихъ веществъ и потому
свойства его не постоянны.

Діамидобензолъ—см. парафенилендіаминъ.

Діамидофенолъ, *ОН*. $C^6H^3(NH^2)^2$; *л.* diamidophenolum;
ф. diamidophenole; *н.* Diamidophenol; *а.* diamidophenol.

Бѣлый кристаллическій порошокъ, легко раствори-
мый въ водѣ. Растворы безцвѣтны, показывают
кислую реакцію и отъ прибавленія щелочи окраши-
ваются въ интенсивный зеленовато-синій цвѣтъ. Въ
смѣси съ сѣрнистокислымъ натріемъ энергично воз-
становляетъ серебро.

Діамидофенолъ хлористоводородный, $C^6H^3OH(NH^2)^2HCl$,
амидолъ; *л.* diamidophenolum hydrochloricum, amidol;
ф. chlorhydrate de diamidophenole; *н.* salzsaures Di-
amidophenol, Amidol; *а.* amidol.

Сѣровато-бѣлый, кристаллическій порошокъ, легко
растворимый въ водѣ. Растворы безцвѣтны и пока-
зываются кислую реакцію; при дѣйствіи щелочи окра-
шиваются въ яркій синевато-бурый цвѣтъ. Въ смѣси
съ сѣрнистокислой щелочью, энергично восстанавливаетъ
бромистое и хлористое серебро.

Дубильная кислота — см. танинъ.

Дубильноорѣшковая кислота — см. танинъ.

Ж

Желатина, глютинъ, костяной клей; л. *gelatina*; ф. *gelatine*, *grenetine*, *colle forte*, *colle de parchemin*, *colle d'os*, *colle de Flandre*; н. *Gelatine*, *Gallerte*, *Weinschöne*, *Fleischtafel*n; а. *gelatina*, *glue*.

Безцвѣтное, прозрачное вещество, безъ вкуса и запаха, твердое и эластичное. Мало растворяется въ холодной водѣ, но разбухаетъ въ ней, поглощая при 15°С около 7—10 в. ч. ея, растворяется въ горячей; не растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ. Состоитъ главнымъ образомъ изъ глютина и хондрина, заключающихся въ ней въ варьирующихъ отношеніяхъ; чѣмъ больше глютина, тѣмъ желатина мягче, т. е. тѣмъ она легче набухаетъ и растворяется въ водѣ и тѣмъ труднѣе застуденяется; хондринъ сообщаетъ ей противоположныя качества; этимъ обуславливается возможность изготавленія для фотографическихъ цѣлей различныхъ сортовъ желатины: твердыхъ, полумягкихъ и мягкихъ. Для броможелатиннаго способа въ общемъ предпочитается желатина съ преобладающимъ количествомъ хондрина; такая желатина должна немедленно застуденяться, если смѣшать 10% растворъ ея съ равнымъ объемомъ насыщеннаго раствора хромовыхъ квасцовъ. Температура застуденія желатины находится въ прямой зависимости отъ температуры плавленія; чѣмъ сильнѣе и чѣмъ дольше она нагрѣвается, тѣмъ ниже будетъ температура ея застуденія. При продолжительномъ и сильномъ нагрѣваніи желатина превращается въ семиглютинъ ($C^{55}H^{85}N^{17}O^{22}$) и гемиколлинъ ($C^{47}H^{70}N^{14}O^{19}$) — вещества не застуденяющіяся*). Эти же вещества образуются, какъ кажется, и при кипяченіи желатины съ небольшими количествами щелочи или кислоты.

*) Перегрѣтая желатина иногда называется также мета-желатиной.

Хорошая желатина должна застуденяться при 15°C , даже въ томъ случаѣ, если 1 ея часть растворена въ 100 ч. воды. Желатинный студень является хорошимъ субстратомъ для разнаго рода бактерій и по-этому легко загниваетъ на воздухѣ. Трудно растворимыя соли барія и кальція, сравнительно легко растворяются въ присутствіи желатины; такъ напримѣръ, 1 ч. сѣрноокислаго барія, соли почти не растворимой, растворяется въ 5 ч. желатиннаго раствора. Съ сулемой, фосфорнокислымъ кальціемъ и желѣзнымъ купоросомъ желатина образуетъ соединенія. Двухромокислыя соли, хромовая кислота и пирогаллолъ (послѣдній въ присутствіи бромистаго серебра) переводятъ желатину подъ вліяніемъ свѣта въ нерастворимое состояніе. Измѣненная этими веществами желатина, послѣ обработки хлорноватистымъ кальціемъ, снова получаетъ способность растворяться въ теплой водѣ. Въ нерастворимое состояніе, но уже безъ участія свѣта, переводятъ ее также танинъ и квасцы; квасцованная желатина снова дѣлается растворимой, послѣ обработки хлористымъ натріемъ. Будучи веществомъ окисляющимъ и легко поглощающимъ бромъ, желатина является главной причиной чувствительности бромистаго серебра.

Желатина, вывариваемая изъ кожи и хрящей телятъ, носитъ названіе гренетина; этотъ сортъ, а равно какъ и обыкновенные, кондитерскія сорта желатины, совершенно не пригодны для фотографическихъ цѣлей.

Желтая соль — калий желѣзисто-синеродистый.

Желѣза окись, Fe^2O^3 , красный желѣзнякъ, желѣзный блескъ, кровавикъ, крокусъ, колькотаръ; л. *fer- rum oxydatum rubrum, lapis haematicis*; ф. *sesquioxyde de fer, hematite rouge, fer oxydé rouge, ochre rouge*; н. *Ferroxyd, rothes Eisenoxyd, Rotheisenerz, Rotheisen- stein, Hämatit, Blutstein, rother Glaskopf, rother Eisen- raam*; а. *sesquioxyde of iron, red hematite, blood stone, red iron ore, specular iron*.

Самородная окись встрѣчается или въ видѣ твердой, красной аморфной массы (красный желѣзнякъ), или въ кристаллическомъ видѣ (желѣзный блескъ). Нерастворяется въ водѣ, трудно растворяется въ кислотахъ. Растертый въ мелкій порошокъ, носить названіе крокуса (см. это слово); крокусъ, получаемый искусственно, при добываніи сѣрной кислоты, выпускается въ продажу подъ именемъ колькотара (см. это слово).

Желѣзо азотнокислое (закисное) $Fe(NO^3)^2 + 6H^2O$, азотножелѣзистая соль; л. *ferrum nitricum oxydulatum*; ф. *azotate ferreux, nitrate de fer*; н. *salpetersaures Eisenoxydul, Eisenoxydulnitrat, Ferronitrat*; а. *nitrate of iron, ferrous nitrate, iron nitrate*.

Кристаллизуется въ буровато-зеленыхъ призмахъ. Кристаллы расплываются на воздухъ и плохо сохраняются, переходя въ окисную соль, въ особенности, если обнаруживаютъ кислую реакцію. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$. — 50% , въ кипящей превращается въ азотножелѣзную соль, растворяется также въ слабомъ спиртѣ. Весьма часто фальсифицируется окиснымъ азотнокислымъ желѣзомъ; эта примѣсь легко узнается при испытываніи раствора роданистымъ калиемъ — растворъ окрашивается въ ярко-красный цвѣтъ.

Желѣзо азотнокислое (окисное), $Fe^2(NO^3)^6 + 18H^2O$, азотножелѣзная соль, л. *ferrum nitricum oxydatum*; ф. *azolate ferrique, nitrate ferrique, nitrate de peroxyde de fer, perntrate de fer*; н. *salpetersaures Eisenoxyd, Eisenoxydnitrat, Ferrinitrate* а. *ferric nitrate, nitrate of peroxide of iron*.

Кристаллизуется въ красноватыхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ, образуя бурый растворъ, и въ спиртѣ. Въ продажѣ встрѣчается обыкновенно въ растворенномъ видѣ (40° — $45^{\circ}B$).

Желѣзо іодистое, $FeI^2 + 4N^2O$; л. ferrum jodatum, ferrum hydojodicum; ф. iodure de fer, iodure ferreux; н. Eisenjodür, Jodeisen, Ferrojodid; а. iodide of iron.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ кубахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ холодной водѣ, въ кипящей—разлагается, растворяется также въ спиртѣ.

Желѣзо лимоннокислое (окисное), $Fe^2(C^6H^5O^7)^2$; л. ferrum citricum, ф. citrate de fer, н. citronensaures Eisenoxyd, Ferridecitrat; а. ferric citrate, citrate of peroxyde of iron.

Кристаллизуется въ тонкихъ красноватыхъ табличкахъ. Легко растворяется въ водѣ, нерастворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ.

Желѣзо лимоннокислое, амміачное — см. двойная лимоннокислая соль желѣза и аммонія.

Желѣзо молочнокислое (закисное) $Fe(C^3H^5O^3)^2 + 3H^2O$; л. ferrum lacticum oxydulatum; ф. lactate de fer, lactate ferreux; н. milchsaures Eisenoxydul; а. lactate of iron.

Кристаллизуется въ свѣтложелтыхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$. — 10% , въ кипящей значительно больше, въ спиртѣ — $0,2\%$, въ кипящемъ — 90% , нерастворяется въ эфирѣ. Растворы показываютъ кислую реакцію и быстро бурбуютъ на воздухѣ.

Желѣзо полуторохлористое — желѣзо хлорное.

Желѣзо сѣрноокислое (закисная соль), $FeSO^4 + 7H^2O$, сѣрнокислая соль, желѣзный купоросъ, зеленый купоросъ, сѣрнокислая закись желѣза; л. ferrum sulfuricum oxydatum, vitriolum martis; ф. sulfate ferreux, couperose verte, vitriol vert, sulfate de protoxide de fer; н. shwefelsaures Eisenoxyd, Eisen-

vitriol, Eisensulfat, Ferrosulfat; *a.* sulphate of iron, ferrous sulphate of iron, copperas, green vitriol.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ, блѣднозеленыхъ призмахъ, содержащихъ 45,5% воды. Растворяется въ водѣ при 10°C.—61%, при 20°C.—85%, при 60°C.—264%, въ кипящей—333%, въ глицеринѣ—25%, нерастворяется въ спиртѣ. На воздухѣ растворы разлагаются, выдѣляя частью окисную соль и поглощая кислородъ; сохраняются въ присутствіи кислоты, энергично восстанавливаютъ серебро и золото. Въ продажѣ различаютъ три сорта соли: синевато-зеленые кристаллы, выкристаллизованные изъ кислаго раствора, блѣдно-зеленые — изъ нейтральнаго раствора и наконецъ изумрудно-зеленые, представляющие собой соединеніе закисной и окисной соли. На воздухѣ кристаллы съ теченіемъ времени разлагаются и покрываются бѣлымъ порошкомъ окисной соли.

Желѣзо сѣрноокислое, амміачное — см. двойная сѣрно-кислая соль желѣза и аммонія.

Желѣзо хлористое, $FeCl^2 + 4H^2O$ *л.*; ferrum chloratum, chloretum ferrosium; *ф.* protochlorure de fer, chlorure ferreux; Einsenchlorür, Chloreisen, Ferrochlorid; *a.* protochloride of iron.

Кристаллизуется въ зеленоватыхъ табличкахъ, въ безводномъ состояніи—бѣлый порошокъ. Растворяется въ водѣ при 15°C.—140%, въ кипящей—значительно больше, растворяется также въ спиртѣ.

Желѣзо хлорное, Fe^2Cl^2 , полуторохлористое желѣзо; *л.* ferrum sesquichloratum, chloretum ferricum; *ф.* perchlorure de fer, sesquichlorure de fer, chlorure ferrique; *н.* Eischlorid, Ferrichlorid, Eisenperchlorid, Einsensquichlorid, Eisinöl, Chloreisen; *a.* chlroide of iron, perchloride of iron, ferric chloride.

Кристаллизуется въ блестящихъ, темно-красныхъ табличкахъ, расплывающихся на воздухѣ, въ безвод-

номъ состояніи—желтый порошокъ, жадно притягивающій влагу. Растворяется въ водѣ при 15°C .— $160^{\circ}/_{\text{o}}$ (*oleum Martis*), легко растворяется также въ спиртѣ, эфирѣ и глицеринѣ. Спиртовые и эфирные растворы на свѣту быстро обезцвѣчиваются, осаждавая хлористое желѣзо.

Желѣзо щавелевокислое (закисное), FeC^2O^4 , щавелево-желѣзистая соль; л. *ferrum oxalicum oxydulatum*; ф. *oxalate ferreux*; н. *oxalsaures Eisenoxydul*, *Ferroxalat*, *Eisenoxalat*; а. *ferrous oxalate*, *oxalate of iron*.

Получается въ видѣ желтаго кристаллическаго порошка, въ сыромъ мѣстѣ превращается въ окисную соль. Растворяется въ водѣ при 15°C — $0,05^{\circ}/_{\text{o}}$, въ кипящей— $0,03^{\circ}/_{\text{o}}$, легко растворяется въ присутствіи щавелевокислаго калия (энергичный проявитель), не растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ.

Желѣзо щавелевокислое (окисное), $\text{Fe}^2(\text{C}^2\text{O}^4)^3$, щавелево-желѣзная соль; л. *ferrum oxalicum oxydatum*; ф. *oxalate ferrique*; н. *oxalsaures Eisenoxyd*, *Ferrioxalat*; а. *peroxalate of iron*, *sesquioxalate of iron*, *ferric oxalate*.

Кристаллизуется въ мелкихъ зеленовато-желтыхъ призмахъ. Трудно растворяется въ холодной водѣ, легко въ присутствіи щавелевой кислоты. При нагреваніи выше 35°C или при дѣйствіи свѣта переходитъ въ закисную соль.

Желѣзо щавеловокислое съ калиемъ — см. двойная щавеловокислая соль желѣза и калия.

В

Золотая соль — см. двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія.

Золото гремучее, $2\text{NH}^3\text{AuO}^3 + \text{H}^2\text{O}$; ф. *or fulminant*, *ammoniure d'or*, *aurate d'ammoniaque*; н. *Knallgold*, *goldsauere Ammoniak*; а. *gold fulminate*, *fulminating gold*.

Получается въ видѣ бураго порошка, если приливать амміакъ къ раствору хлорнаго золота или обрабатывать окислы золота амміакомъ. Въ сухомъ видѣ взрываетъ при нагрѣваніи и отъ удара.

Золото треххлористое — золото хлорное.

Золото хлористое, $AuCl$, однохлористое золото; л. *aurum chloratum*; ф. *chlorure sous-aureux*, *protochlorure d'or*; н. *Goldchlorür*; а. *protochloride of gold*.

Свѣтло-желтый кристаллическій порошокъ. Разлагается водою на хлорное золото и металлическое; эта реакція ускоряется дѣйствіемъ свѣта. Растворяется нацѣло въ присутствіи соляной кислоты или щелочей, при чемъ избытокъ послѣднихъ переводитъ его въ закись золота.

Золото хлористое съ натріемъ — двойная соль хлорнаго золота и калия.

Золото хлорное, $Au^3Cl + 2H^2O$, треххлористое золото, коричневое хлористое золото; л. *aurum chloratum fuscum*, *auri chloridum*; ф. *chlorure d'or*, *perchlorure d'or*, *trichlorure d'or*, *chlorure aurique*, *chloride d'or*, *orbrun*; н. *Chlorgold*, *Goldchlorid*, *Goldtrichlorid*; а. *chloride of gold*, *trichloride of gold*, *gold chloride*, *auric chloride*, *muriate of gold*.

Кристаллическое коричневое вещество, расплывающееся на воздухѣ. Растворяется легко въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ, обнаруживая кислую реакцію; свѣтъ на такіе растворы дѣйствуетъ возстановительно. Большинство металловъ и ихъ солей осаждаютъ золото въ видѣ коричневаго порошка, органическія вещества въ видѣ фіолетоваго, съ полухлористымъ оловомъ образуется красный осадокъ (Кассіевъ пурпуръ). 1 грм. соли заключаетъ 0,6485 грм. металлическаго золота.

Золото хлорное съ соляной кислотой, $AuHCl^4$; ф. *chlor-*

hydrate de chlorure aurique, acide chloraurique; *н.* salzsäure Chlorgold; *а.* muriate of gold chloride.

Кристаллизуется въ хорошо образованныхъ желтыхъ призмахъ и октаэдрахъ. Кристаллы расплываются на воздухъ и легко растворяются въ водѣ, выделяя хлорное золото; при осторожномъ нагреваніи переходятъ въ хлорное золото. 1 грм. соли заключаетъ въ себѣ 0,48 грм. металлическаго золота. Фальсифицируется хлористымъ калиемъ и натріемъ и представляется тогда въ видѣ безформенныхъ кусочковъ, не расплывающихся на воздухъ.

И

Известка — см. кальція, гидратъ окиси.

Известь бѣлильная — см. кальцій хлорноватистокислый.

Известь гашеная — см. кальція, гидратъ окиси.

Известь жженая — см. кальція окись.

Известь негашеная — см. кальція окись.

Известь углекислая — см. кальцій углекислый.

Известь хлорная, хлориновая, хлористая — см. кальцій хлорноватистокислый.

Известь ѣдкая — см. кальція окись,

Инбирь желтый — см. куркума.

Индиго синее, $C^{16}H^{10}N^2O^2$, индиготинъ, кубовая, брусковая или колобковая краска, лавра, курасавка; *л.* indicum, indigotinum; *ф.* indigo, anil, bleu d'anil; *н.* indigo, indigblau, indigotin; *а.* indigo.

Синее красящее вещество. Кристаллизуется въ темно-синихъ призмахъ, съ металлическимъ блескомъ. Нерастворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ; растворяется

въ горячемъ анилинѣ, въ хлороформѣ, въ горячихъ венеціанскомъ скипидарѣ и парафинѣ, въ керосинѣ, нитробензолѣ, касторовомъ маслѣ, хлоралгидратѣ, въ горячемъ фенолѣ, креозотѣ и крѣпкой сѣрной кислотѣ.

Продажное индиго представляетъ смѣсь различныхъ веществъ; для извлеченія изъ него чистаго индиго, его тщательно растираютъ, смѣшиваютъ съ винограднымъ сахаромъ, горячимъ спиртомъ и крѣпкимъ растворомъ ѣдкаго натра, а затѣмъ доливаютъ бутылку сполна спиртомъ и закупориваютъ. Спустя нѣсколько часовъ, просвѣтлѣвшую жидкость сливаютъ и оставляютъ на воздухѣ; черезъ нѣсколько времени начинаетъ выдѣляться кристаллическое индиго.

I

Иодкали—см. калий іодистый.

Иодъ, *J*; л. *iodum*; ф. *iode*; н. *Iod*; а. *iodine*.

Кристаллизуется въ черновато-сѣрыхъ табличкахъ. Мало растворимъ въ водѣ—0,02%, нѣсколько больше въ спиртѣ (іодная тинктура) и въ эфирѣ. Легко растворяется въ присутствіи іодистыхъ соединений, въ жидкихъ углеводородахъ, хлороформѣ и сѣроуглеродѣ. Плавится при 107°C, перегоняется при 180°C. Съ крахмаломъ даетъ синее окрашиваніе. Ядовитъ.

Иодъ однохлористый, *JCl*; л. *iodum chloratum*; *chlorure d'iode*; н. *Chlorjod*, *Jodchlorür*; а. *chloride of iodine*.

Въ зависимости отъ способа приготовленія получается или въ видѣ безцвѣтной, весьма летучей и чрезвычайно ѣдкой жидкости, или въ видѣ прозрачныхъ красныхъ призматическихъ кристалловъ, плавящихся при 25°C. Кристаллическій хлористый іодъ представляетъ собой чистый продуктъ, жидкій—содержитъ нѣкоторый избытокъ хлора. Растворяется безъ измѣненія въ спиртѣ и эфирѣ, водою разлагается. Ядовитъ.

К

Кадмій, Cd ; л. cadmium; ф. cadmium; н. Cadmium а. cadmium.

Бѣлый металлъ, мягкій и легкоплавкій. Легко растворяется въ азотной кислотѣ. Почти всегда содержитъ трудно отдѣляемый цинкъ. Горитъ на воздухѣ, образуя ядовитые, оранжевые пары. Выдѣляется изъ растворовъ цинкомъ.

Кадмій бромистый, $CdBr^2$; л. cadmium bromatum; ф. bromure de cadmium; н. Bromcadmium, Cadmiumbromid; а. bromide of cadmium, cadmium bromide.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ игольчатыхъ кристаллахъ, вывѣтривающихся на воздухѣ. Продажная соль содержитъ до 30% воды; обезвоживается при 200°C. Растворяется въ водѣ при 15°C — 1,06%, легко растворимъ въ горячей; растворяется также въ спиртѣ — 30%, въ эфирѣ — 0,4%, въ смѣси спирта съ эфиромъ — 6,2%. Вредная примѣсь солей цинка узнается насыщеніемъ раствора кадміевой соли сѣководородомъ и, послѣ фильтрованія, пробой желѣзосинеродистымъ калиемъ: бѣлый осадокъ. Ядовитъ.

Кадмій іодистый, CdJ^2 ; л. cadmium iodatum; ф. iodure de cadmium; н. Jodecadmium, Cadmiumjodid; а. iodide of cadmium, cadmium iodide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ, большихъ гексагональныхъ табличкахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 88%, при 20°C — 92,6, въ кипящей — 133%, въ спиртѣ — 102%, въ эфирѣ — 27%, въ смѣси спирта съ эфиромъ — 50%. Будучи введенъ въ коллодій, дѣлаетъ его нѣсколько гуще, но за то способствуетъ его сохраненію. Ядовитъ.

Кадмій хлористый, $CdCl^2 + 2H^2O$; л. cadmium chloratum; ф. chlorure de cadmium; н. Chlorecadmium, Cadmiumchlorid; а. chloride of cadmium.

Кристаллизуется въ мелкихъ, безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 10°C —92,6%, въ кипящей—133%, растворимъ также въ спиртѣ. При прокаливаніи превращается въ прозрачную, слоистую массу; на воздухѣ прокаленная соль довольно быстро притягиваетъ воду и разсыпается въ бѣлый порошокъ. Ядовитъ.

Кадмій фтористый, CdF^2 ; л. cadmium fluoratum; ф. fluore de cadmium; н. Cadmium fluorid, Fluorcadmium; а. fluoride of cadmium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Трудно растворимъ въ водѣ,—0,037% нѣсколько легче въ присутствіи кислоты, нерастворяется въ спиртѣ. Ядовитъ.

Кали ѣдкое, KHO , гидратъ калия, гидроксидъ калия; л. Kalium oxydatum hydricum, kali causticum; ф. potasse caustique, hydrate de potassium, pierre à cautère, potasse a la chaux, potasse a l'alcohol; н. Aetzkali, Kaliumoxydhydrat, Kalihydrat, Kaliumhydroxyd, Pflanzenlaugensalz, Aetzstein, Kaustisches Kali; а. caustic potash, potassium hydrate, hydrate of potassium, vegetable alkali, potassa.

Бѣлые, расплывающіеся на воздухѣ куски; въ продажѣ встрѣчается обыкновенно отлитымъ въ видѣ палочекъ (Kali causticum fusum). Растворяется въ водѣ при 15°C —200%, значительно больше въ горячей, легко растворяется также въ спиртѣ и глицеринѣ. На воздухѣ быстро превращается въ углекислую соль. Ядовитъ.

Калий азотистокислый, KHO^2 , азотистокалиевая соль; л. kalium nitrosum; ф. azotite de potassium, nitrite de potassium; н. salpetrigsaures Kali, Kaliumnitrit; а. nitrite of potassium, potassium nitrite.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, нерастворяется въ спиртѣ. Ядовитъ.

Калій азотнокислый, KNO^3 , азотнокалієвая соль, калійная селитра; л. kalium nitricum, nitrum purum, sal petrae; ф. azotate de potasse, nitrate de potasse, salpêtre, sel de nitre; н. salpetersaures Kali, Salpeter, Prunellensalz, Kaliumnitrat, Kalisalpeter, а. nitre, saltpetre, nitrate of potassium, prunella salt, potassic nitrate.

Кристаллизуется въ длинныхъ безводныхъ призматическихъ иглахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —30%, въ кипящей—335%; въ кипящемъ спиртѣ—2%; нерастворимъ въ холодномъ спиртѣ. Растворяясь, сильно понижаетъ температуру. Энергичный окислитель. Вредная и наиболее часто встрѣчающаяся въ очищенныхъ сортахъ подмѣсь хлористаго натрія открывается азотнокислымъ серебромъ—бѣлый осадокъ. Съ магневымъ порошкомъ образуетъ взрывчатую смѣсь.

Калій бромистый, KBr ; л. kalium bromatum; ф. bromure de potassium, hydrobromate de potasse; н. Bromkalium, Kaliumbromid, hydrobromsaures Kali; а. bromide of potassium, potassium bromide.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ кубическихъ кристаллахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —53,5%, при $15^{\circ}C$ —58%, при $20^{\circ}C$ —64,6%, при $40^{\circ}C$ —74,6%, при $60^{\circ}C$ —84,7%, при $80^{\circ}C$ —93,5%, въ кипящей—102%; въ холодномъ спиртѣ—0,13%; въ кипящемъ—7%; въ эфирѣ—0,2%; въ смѣси спирта и эфира—0,05%; въ глицеринѣ—25%. Плавится безъ разложенія. Продажный продуктъ весьма часто содержитъ примѣси іодистаго, хлористаго, азотнокислаго и углекислаго калія.

Калій виннокислый, (кислый), $KC^4H^5O^6$, кислая виннокалієвая соль, калій виннокаменнокислый; кремортартаръ, винный камень; л. kali bitartaricum, cremor tartari; ф. bitartrate de potasse, crème de tartre, tartrate acide de potasse, tartre purifié; н.

Weinstein, saures weinsaures Kali, saures Kaliumtatrat, Kaliumbitartrat; *a.* tartar, cream of tartar, bitartrate of potash, potassic bitartrate.

Твердые, мутные кристаллы, неизмѣняющіеся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —0,48%, въ кипящей—7%; нерастворимъ въ спиртѣ и эфирѣ; растворы показываютъ кислую реакцію.

Калій виннокаменнокислый—см. калій виннокислый.

Калій вольфрамовокислый, K^2WO^4 или K^2TiO^4 ; *л.* kalium wolframicum; *ф.* tungstate de potasse; *н.* Wolframsaures kalium; *а.* tungstate of kalium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглахъ, слегка расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ, не растворяется въ спиртѣ.

Калій двуѣрнистокислый, $K^2S^2O^5$, двуѣрнистокалиевая соль; *л.* kalium metabisulfit, kalium bisulfurosum; *ф.* metabisulfite de potassium, bisulfite de potasse, sulfite acide de potasse; *н.* Kalium-Metabisulfit, saures schwefligsaures Kali; *а.* potassium metabisulfite, metabisulfite of potash, bisulphite of potash.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —33%, не растворяется въ спиртѣ. Предохраняетъ отъ разложенія растворы пирогаллола и сѣрно-ватистокислаго натрія.

Калій двууглекислый, $KHCO^3$, двууглекалиевая соль, кислый углекислый калій, кислая углекалиевая соль; *л.* kalium bicarbonicum, bicarbonas kalicus; *ф.* bicarbonate de potasse, carbonate acide de potassium, carbonate monopotassique; *н.* doppeltkohlensaures Kalium, zweifach kohlensaures Kalium, Kaliumbicarbonat; *а.* bicarbonate of potassium, potassium bicarbonate, di-acid carbonate of potassium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Рас-

творяется въ водѣ при 10°C — 23% , при 20°C — 27% , при 60°C — 42% , въ кипящей разлагается, образуя углекислую соль; въ слабомъ спиртѣ— $4,5\%$, не растворяется въ крѣпкомъ. Ядовитъ.

Калій двухромовокислый, $\text{K}^2\text{Cr}^2\text{O}^7$, двухромовокалиевая соль, хромникъ, кронникъ, красная хромовая соль; л. kalium bichromicum, kalium chromicum rubrum; ф. bichromate de potasse, chromate rouge de potassium; н. doppeltchromsaures Kali, Kaliumbichromat, zweifach chromsaures Kali, rothes chromsaures Kali, saures Kaliumchromat; а. bichromate of potash, potassium bichromate, red chromate of potash, potassic dichromate.

Кристаллизуется въ призматическихъ красныхъ кристаллахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $7,4\%$ въ кипящей — 94% , спиртомъ разлагается. Подъ вліяніемъ свѣта переводитъ въ нерастворимое состояніе желатину, альбуминъ, казеинъ, смолы и т. п.; будучи сильнымъ окислителемъ, разлагается при дѣйствіи свѣта и въ присутствіи органическихъ веществъ, образуя нерастворимый въ водѣ окисель хрома. Растворы его задерживаютъ синіе и фіолетовые лучи.

Калій желѣзисто-синеродистый, $\text{K}^4\text{Fe}(\text{CN})^6 + 3\text{H}^2\text{O}$ желтое синь-кали, желтая кровяная соль, желтая синильная соль, желтая соль; л. kalium ferrocyanatum, ferro-kalium cyanatum; ф. ferro-cyanure de potassium, prussiate jaune de potasse, ferro-cyanhydrate de potasse, cyanoferrure de potassium, cyanure ferro-potassique; н. Ferro-cyankalium, Kalium-Eisencyanür, gelbes Blutlaugensalz, Cyaneisenkalium, gelbes blausaures Kali, Kaliumferro-cyanid, blausaures Kaliumeisenoxydul; а. ferrocyanide of potassium, potassium ferrocyanide, yellow prussiate, prussiate of potash, blood-lye-salt.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ призмахъ лимон-

ножелтаго цвѣта. Растворяется въ водѣ при 15°C — 28% , въ кипящей — 100% , нерастворяется въ спиртѣ. При 100% теряетъ кристаллизационную воду и превращается въ бѣлый порошокъ.

Калій желѣзно-синеродистый, $K^3Fe(CN)^6$, красная кровяная соль, красная синильная соль, соль Гмелина, красная соль, красное синь-кали; л. *ferriid-kalium cyanatum rubrum*, *kalium ferricyanatum*; ф. *ferricyanure de potassium*, *prussiate rouge de potasse*, *ferricyanure rouge de potassium*, *cyanure rouge de potasse*, *cyanoferride de potassium*; н. *rothes Blutlaugensalz*, *Ferridcyankalium*, *Kalium-Eisencyanid*, *Gmelin'sches Salz*; а. *ferricyanide of potassium*, *potassium ferricyanide*, *red prussiate of potash*, *ferridcyanide of potassium*, *red blood-ye-salt*.

Кристаллизуется въ большихъ, неизмѣняющихся на воздухѣ, призмахъ краснаго цвѣта. Растворяется въ водѣ при 15°C — 36% , въ кипящей — 776% , мало растворимъ въ слабомъ спиртѣ, нерастворимъ въ крѣпкомъ. Подъ вліяніемъ свѣта и воздуха растворы разлагаются, выдѣляя голубоватый осадокъ.

Калій іодистый, KJ ; л. *kalium jodatum*, *potassii ioditum*; ф. *iodure de potassium*; н. *Iodkalium*, *Kaliumjodid*; а. *iodide of potassium*, *potassium iodide*, *potassic iodide*.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ кубахъ, слегка мутныхъ, если къ нимъ примѣшанъ углекислый калій. Растворяется въ водѣ при 15°C — 138% ; въ горячей 220% ; въ спиртѣ — $1,5\%$; въ эфирѣ — $0,2\%$; въ смѣси спирта и эфира $0,8\%$; въ глицеринѣ — 40% . Растворяетъ іодъ и іодистое серебро. Наиболѣе вредная, въ фотографическомъ отношеніи, примѣсь углекислаго калія узнается прибавленіемъ къ насыщенному раствору іодистаго калія шести объемовъ известковой воды — показывается бѣлый осадокъ углекислаго кальція.

Калій кремнекислый, K^2SiO^3 , растворимое каліеое стекло; л. kalium silicicum; ф. silicate de potasse, liqueur de cailloux, métasilicate; н. Kaliwasserglas, kisel-saures Kali; а. silicate of potassium.

Пористые расплывающіеся на воздухъ куски. Растворяется въ водѣ, при $15^{\circ}C$ — 33% , въ кипящей — 100% ; разлагается спиртомъ. Поглощаетъ углекислоту воздуха и твердѣетъ на столько, что чертитъ стекло.

Каліе лимоннокислый, $K^3C^6H^5O^7 + H^2O$; л. kalium citricum; ф. citrate de potassium, Kaliumcitrat, citronensaures Kali; а. citrate of potash, potassium citrate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, расплывающихся на воздухъ. Легко растворимъ въ водѣ, не растворяется въ спиртѣ. Замѣдляетъ созрѣваніе бро-можелатинной эмульсии.

Каліе марганцовокислый, $KMnO^4$, марганцовокаліе-вая соль; л. kali hypermanganicum; ф. permanganate de potasse; н. uebermangansaures Kali, Kaliumpermanganat; а. permanganate of potassium, potassium permanganate.

Кристаллизуется въ темно-красныхъ игольчатыхъ призмахъ, неизмѣняющихся на воздухъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $6,4\%$, сильно растворимъ въ горячей; разлагается спиртомъ. Растворы разлагаются въ присутствіи органическихъ веществъ, образуя бурый осадокъ окиси марганца. Энергичный окислитель. Чувствительный реактивъ на сѣрноватистокислый натрій. Вредная примѣсь хлористаго каліа открывается обработкой испытуемой соли кипящимъ растворомъ слабой сѣрной кислоты: выдѣляется хлоръ.

Каліе роданистый, $KCNS$, сѣрно-синеродистый каліе; л. kalium rhodanatum, kalium sulphocyanatum, sulfocyanure de potassium, sulfocyanate de potassium; н. Kalium rhodanid, Rhodankalium, Schwefelcyankalium, Kalium sul-

focyanat; *α.* sulphocyanide of potash, potassium thiocyanate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $130^{\circ}/_{\circ}$, сильно растворимъ въ горячей и въ спиртѣ. Водные растворы съ теченіемъ времени разлагаются, выдѣляя амміакъ. Растворяетъ соли серебра.

Калій синеродистый, KCN , ціанистый калій, ціанкалі; *л.* kalium cyanatum, kalium hydrocyanicum, kali borussicum; *ф.* cyanure de potassium, cyanure potassique; *н.* Cyankalium, Kaliumcyanid, Kaliumcyanür, blausaures Kali; *α.* cyanide of potassium, potassium cyanide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ октаэдрахъ; въ продажѣ обыкновенно встрѣчается плавленнымъ, въ видѣ бѣлыхъ кусковъ; расплывается на воздухѣ. Сильно растворимъ въ холодной водѣ, въ кипящей — разлагается; въ крѣпкомъ спиртѣ — $1,2^{\circ}/_{\circ}$, нѣсколько болѣе въ разведенномъ. На воздухѣ растворы быстро разлагаются, образуя углекислый калій и синильную кислоту. Растворяетъ соли серебра. Сильнѣйшій ядъ.

Калій сѣрно-синеродистый — см. калій роданистый.

Калій трехсѣрнистый, K_2S_3 ; *л.* kalium sulfuratum; *ф.* trisulfure de potassium; *н.* Schwefelkalium, Kaliumsulfid; *α.* potassium trisulphide, sulphide of potash.

Аморфная буро-красная масса, расплывающаяся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ. Осаждаетъ серебро изъ растворовъ; въ тѣхъ случаяхъ, когда растворы, помимо солей серебра, содержатъ квасцы, этотъ способъ осажденія серебра неудобенъ, такъ какъ вмѣстѣ съ серебромъ выдѣляются гидраты алюминія и хрома.

Калій углекислый. $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$, углекаліевая соль, поташъ; *л.* kali carbonicum, sal Tartari; *ф.* carbonate

de potasse, carbonate neutre, sel de tartre, alcali végétal; *н.* kohlenaures Kali, Potasche, Kaliumcarbonat; *а.* carbonate of potash, potassium carbonate.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ, слегка расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $149^{\circ}/_{\text{о}}$, въ кипящей — $305^{\circ}/_{\text{о}}$, не растворяется въ спиртѣ, плавится безъ разложенія. Вредныя примѣси сѣрнокислыхъ и хлористыхъ солей открываются подкисленіемъ раствора до ясной кислой реакціи и пробой азотнокислымъ баріемъ: бѣлый осадокъ.

Калій уксусно-вольфрамовокислый, $\text{KC}^2\text{H}^3\text{O}^2 + \text{K}^2\text{WO}^4$; kalium aceto-wolframicum; *ф.* acetotungstate de potasse; *н.* aceto-wolframsaures Kali; *а.* potassium aceto-tungstate, aceto-tungstate of potassium.

Кристаллизуется въ мелкихъ, прозрачныхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ. Ядовитъ.

Калій уксуснокислый, $\text{C}^2\text{H}^3\text{KO}^2$, уксуснокалиевая соль; *л.* kalium aceticum, terra foliata Tartari; *ф.* acétate de potasse, terre foliée; *н.* essigsaares Kali, Kaliumacetat; *а.* acetate of potash, potassium acetate.

Кристаллизуется или въ жирныхъ на ощупь табличкахъ, или въ игольчатыхъ кристаллахъ; расплывается на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $190^{\circ}/_{\text{о}}$, въ кипящей — $800^{\circ}/_{\text{о}}$, въ холодномъ спиртѣ — $30^{\circ}/_{\text{о}}$, въ кипящемъ — $50^{\circ}/_{\text{о}}$; не растворяется въ эфирѣ и осаждается имъ изъ спиртовыхъ растворовъ. Чувствительный реактивъ — мышьяковистая кислота, образующая, при нагрѣваніи съ мельчайшими дозами этой соли, пары чесночнаго запаха.

Калій хлористый, KCl ; *л.* kalium chloratum, kali muriaticum, sal digestivum; *ф.* chlorure de potassium, sel digestif, sel de Sylvius; *н.* Chlorkalium, Kaliumchlorid, Digestivsalz, salzaures Kali, Seifensiederfluss; *а.* chloride of potash, potassium chloride, digestive salt.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ кубахъ или призмахъ, неизмѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —29%, въ кипящей—57%, мало растворимъ въ спиртѣ. Раствореніе сопровождается значительнымъ пониженіемъ температуры.

Калій хлорноватистокислый, KClO , бѣлильная хлорноватистокалиевая соль; л. *kalium hypochlorosum*; ф. *hypochlorite de potassium*; н. *Kaliumhypochlorit*, *Kaliumchlorsuperoxyd*, *unterchlorsauriges Kali*, *Bleichkali*; а. *chloride of potassa*.

Мелкій безцвѣтный кристаллическій порошокъ, легко растворяющійся въ водѣ. Растворы этой соли носятъ названіе жавелевой воды (отжевели, можжевеловой воды; *eau de Javelle*; *Javellische Lauge*, *Bleichwasser*; *Javelle's bleaching water*, *liquor of Javelle*); они обладаютъ бѣлящими свойствами и разлагаютъ сѣрноватистокислый натрій.

Калій хлорноватокислый, KClO^3 , хлорноватокалиевая соль, бертолетова соль; л. *kalium chloricum*; *kalii chloras*, *kalium oxymuriaticum*; ф. *chlorate de potasse*, *chlorate potassique*; н. *chlorsaures Kali*, *Kaliumchlorat*; а. *chlorate of potash*, *potassium chlorate*.

Кристаллизуется въ блестящихъ, безцвѣтныхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ при 0°C —3,3%, при 20°C —7,2%, при 40°C —14,4%, при 50°C —19,5%, при 70°C —32%, при 80°C —39%, въ кипящей—56%.

Дѣйствуетъ въ качествѣ ускорителя при проявленіи пирогаллоломъ; въ платинотипномъ процессѣ служитъ для усиленія свѣтовыхъ частей, переводя часть платиновой соли въ хлороплатинатъ, на который не дѣйствуетъ закисная щавелевокислая соль желѣза. Примѣсъ хлористаго калія открывается азотнокислымъ серебромъ: бѣлый осадокъ.

Калій ціанистый — см. калій синеродистый.

Калій щавелевокислый (кислая соль), $KHC^2O^4 + H^2O$, кисличная соль; л. kalium bioxalicum, sal acetosellae; ф. bioxalate de potassium, sel d'oseille; н. Kleesalz, Sauerkleesalz, saures Kaliumoxalat, saures oxalsaures Kalium, Kaliumbioxalat; а. bioxalate of potash, bioxalate of potassium, salt of sorrel, sorrel salt.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 2,5%, въ кипящей 17%, въ кипящемъ спиртѣ — 3%, не растворяется въ эфирѣ. Ядовитъ.

Калій щавелевокислый (средняя соль) $K^2C^2O^4 + H^2O$; л. kalium oxalicum; ф. oxalate neutre de potassium, oxalate de potassium; н. oxalsaures Kali (neutrales), Kaliumoxalat; а. oxalate of potash, potassium oxalate.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 33%; не растворяется въ спиртѣ и эфирѣ. Нерѣдко содержитъ примѣсь хлористыхъ и сѣрнокислыхъ калия и натрія; для открытія ихъ небольшое количество испытуемой соли накаливаютъ на платиновой пластинкѣ и остатокъ растворяютъ въ азотной кислотѣ. При пробѣ этого раствора ляписомъ, бѣлый осадокъ указываетъ на присутствіе хлористыхъ солей, при пробѣ его азотнокислымъ баріемъ, такого же цвѣта осадокъ указываетъ на присутствіе сѣрнокислыхъ солей.

Калия гидратъ — см. кали ѣдкое.

Калия гидрокись — см. кали ѣдкое.

Калия хлорауратъ — см. двойная соль хлорнаго золота и калия.

Каломель — см. ртуть однохлористая.

Кальцій азотнокислый, $Ca(NO^3)^2$, азотнокальціевая соль; л. calcium nitricum, calcaria nitrica; ф. azotate de chaux, nitrate de chaux, nitrate de calcium; н. sal-

petersaures Calcium, Calciumnitrat; *а.* nitrate of lime, calcium nitrate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 94% , въ кипящей — 300% , растворяется также въ спиртѣ и въ смѣси спирта съ эфиромъ.

Кальцій бромистый, CaBr^2 ; *л.* calcium bromatum; *ф.* bromure de chaux, bromure de calcium; *н.* Calciumbromid, Bromcalcium; *а.* calcium bromide, bromide of calcium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 140% , въ кипящей — 312% ; растворяется также въ спиртѣ.

Въ фотографической практикѣ эту соль готовятъ, приливая бромъ къ гашенной извести. При этомъ способѣ приготовленія въ получаемомъ растворѣ содержатся, кромѣ бромистаго кальція, также бромноватистый кальцій и известь.

Кальцій іодистый, CaI^2 ; *л.* calcium iodatum, calcaria hydroiodata; *ф.* iodure de calcium; *н.* Iodcalcium, Calciumjodid; *а.* iodide of calcium, calcium iodide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ, расплывающихся на воздухѣ иглахъ, окрашенныхъ обыкновенно въ бурый цвѣтъ слѣдами свободного іода. Растворяется въ водѣ при 15°C — 98% , въ кипящей — 135% , крайне легко растворимъ въ спиртѣ, нѣсколько менѣе — въ эфирѣ.

Кальцій углекислый, CaCO_3 , углекальціевая соль, углеизвестковая соль, мѣлъ; *л.* calcium carbonicum, calcaria corbonica; *ф.* carbonate de chaux, carbonate de calcium, craie; *н.* Kohlensaures Kalk, Calciumcarbonat, geschlämmte Kreide; *а.* carbonate of lime, prepared chalk, calcic carbonate.

Представляется или въ видѣ красивыхъ прозрачныхъ кристалловъ (минералы: известковый шпатъ,

арагонитъ), или въ видѣ бѣлаго порошка (мѣлъ), или, наконецъ, въ видѣ полупрозрачной массы (мраморъ). Очень мало растворимъ въ холодной водѣ (0,007%) и еще меньше въ горячей (0,005%); растворяется въ водѣ, насыщенной угольною кислотою; свѣже-осажденный, аморфный, нѣсколько растворимъ въ хлористомъ аммоніѣ, нерастворимъ въ спиртѣ и эфирѣ.

Кальцій хлористый, $CaCl^2 + 6H^2O$; л. calcium chloratum; ф. chlorure de calcium, muriate de chaux; н. Chlorcalcium, Calciumchlorid; а. chloride of calcium, calcic chloride.

Кристаллизуется въ большихъ, прозрачныхъ шестигранныхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 400%, въ горячей — 650%; въ холодномъ спиртѣ — 13%, въ кипящемъ — 70%. Плавится при $200^{\circ}C$, теряя $\frac{2}{3}$ воды и превращаясь въ пористую массу.

Раствореніе кристаллической соли сопровождается пониженіемъ температуры, плавленной напротивъ повышеніемъ ея. Въ плавленномъ видѣ фосфорисцируетъ и жадно поглощаетъ влагу воздуха. Продажная соль часто содержитъ примѣсь желѣза; ее открываютъ, обрабатывая растворъ желѣзосинеродистымъ калиемъ: синій осадокъ.

Кальцій хлорноватистокислый, $Ca(ClO)^2 + 4H^2O$, бѣлильная известь, хлорная известь, хлориновая известь, хлористая известь, хлорноватистокальціевая соль, бѣлильная земля; л. calcium hypochlorosum, calcaria chlorata, calcaria hypochlorosa, calx chlorata; ф. hypochlorite de calcium, chlorure de chaux, hypochlorite de chaux; н. Chlorkalk, Bleichkalk, unterchlorigsaures Calcium, Calciumhypochlorit, Bleichpulver; а. chlorinated lime, hypochlorite of lime, calcium hypochlorite, chloride of lime.

Бѣлое порошковатое вещество, расплывающееся

на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —400 $^{\circ}/_{\text{o}}$, въ кипящей — 650 $^{\circ}/_{\text{o}}$, въ спиртѣ — 13 $^{\circ}/_{\text{o}}$, въ слабомъ — 70 $^{\circ}/_{\text{o}}$. На воздухѣ съ теченіемъ времени разлагается; разлагаетъ сѣрноватистокислый натрій.

Кальція гидратъ, $\text{Ca}(\text{HO})^2$, гашеная известь, пушенка; л. *calcium oxydatum hydricum*, *calcaria hydrica*; ф. *hydrate de calcium*, *chaux hydratée*, *chaux éteinte*, *chaux étouffée*; н. *Calciumhydroxyd*, *Kalkhydrat*, *gelöschter Kalk*; а. *calcic hydrate*, *staked lime*, *weted lime*, *hydrate of lime*.

Бѣлый аморфный порошокъ, получаемый при соединеніи окиси кальція съ водою. Растворяется въ водѣ при 15°C —0,137 $^{\circ}/_{\text{o}}$, въ кипящей — 0,075 $^{\circ}/_{\text{o}}$, значительно больше въ сахарной водѣ, не растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ. При смѣшеніи съ водой образуетъ тѣстообразную массу — известку, въ разбавленномъ видѣ — известковое молоко, растворъ носить названіе известковой воды.

Кальція окись, CaO , жженая известь, негашеная известь, кипѣлка, ѣдкая известь; л. *calcium oxydatum ustum*, *calcaria caustica*, *calcaria usta*; ф. *oxyde de calcium*, *chaux*, *chaux vive*, *chaux caustique*; н. *Calcium oxyd*, *Aetzkalk*, *gebrannter Kalk*, *kaustischer Kalk*, *ungelöschter Kalk*; а. *lime*, *quicklime*, *caustic lime*.

Бѣлое аморфное вещество. Растворяется въ водѣ при 15°C —0,12 $^{\circ}/_{\text{o}}$, въ кипящей — 0,078 $^{\circ}/_{\text{o}}$, не растворяется въ спиртѣ и эфирѣ. Притягиваетъ изъ воздуха влагу и углекислоту, разсыпаясь при этомъ въ порошокъ и увеличиваясь въ объемѣ.

Кальція сахаратъ, $3\text{CaO} \cdot \text{C}^{12}\text{H}^{22}\text{O}^{11}$; л. *calcium oxydatum saccharatum*; ф. *sucrate de chaux*, *saccharate de calcium*; н. *Calciumsaccharat*, *Zuckerkalk*; а. *calcium saccharate*, *saccharate of calcium*.

Мелкій кристаллическій безцвѣтный порошокъ, рас-

творяющійся въ водѣ, нерастворимый въ спиртѣ. Растворы чернятъ негативы, усиленные сулемой, и дѣйствуютъ въ качествѣ щелочи въ проявителяхъ. Кромѣ этого соединенія, сахаръ образуетъ съ известью еще нѣсколько другихъ, напр. $C^{12}H^{20}CaO^{11} + H^2O$, обладающихъ въ фотографическомъ отношеніи подобными же свойствами.

Каменная соль — см. натрій хлористый.

Камень винный — см. калий винокислый (кислый).

Камень винный, натронный — см. двойная виннокислая соль калия и натрия.

Камфора, $C^{10}H^{16}O$; л. camphora; ф. camphre; н. Campher, Laurineencampher, Japancampher; а. camphor.

Кристаллизуется въ мелкихъ, полупрозрачныхъ, мягкихъ гексагональныхъ призмахъ; очищенная возгонкой получается въ видѣ кусковъ или лепешекъ. Растворяется въ водѣ — 0,1%, въ спиртѣ — 120%; растворяется также въ эфирѣ, бензинѣ, хлороформѣ, въ кислотахъ сѣрной, азотной, соляной и уксусной. Плавится при 175°. На воздухѣ медленно улетучивается.

Канифоль, гарпіусъ, л. resina colophonium; ф. colophane, brai sec, arcanson; н. Colophonium, Colophon, Giegenharz; а. colophony resin, colophonium, brown resin.

Прозрачные, хрупкіе куски буровато-желтаго цвѣта, въ порошокъ свѣтло-желтаго. Растворяется въ спиртѣ, эфирѣ, эфирныхъ и жирныхъ маслахъ.

Каолинъ, фарфоровая глина; л. kaolin; ф. kaolin, terre à porcelaine, kaolinite, nacrite, argile à porcelaine, talc granuleux; н. Kaolin, Porzellanthon, erdiger Talk; а. kaolin, China clay, porcelain clay.

Бѣлое, аморфное вещество, представляющее собой смѣсь, главнымъ образомъ, кремнезема и глинозема.

Примѣсь желѣза и углекислаго кальція дѣлають его негоднымъ для фотографическихъ цѣлей; для открытія первой изъ нихъ пробу кипятятъ съ соляной кислотой, нейтрализуютъ растворъ амміакомъ и испытываютъ желѣзистосинеродистымъ калиемъ: синій осадокъ, вторая примѣсь узнается по выдѣленію углекислаго газа, послѣ прибавки соляной кислоты.

Карболовая кислота — см. феноль.

Каркамель — см. индиго синее.

Карлукъ — см. клей рыбій.

Каучукъ, $C^{10}H^{16}$, резина, гумиластикъ; л. *resina elasticum*, *gummi elasticum*; ф. *caoutchouc*, *gomme élastique*; н. *Kautschuk*, *Federhaz*, *elastisches Harz*; а. *caoutchouc*, *gum-elastic*, *elastic gum*, *india-rubber*.

Желто-бурое эластичное вещество, размягчающееся при нагреваніи и плавящееся при $170^{\circ}C$. Не растворяется въ водѣ и спиртѣ; въ эфирѣ и нефти разбухаетъ и отчасти растворяется; легко растворимъ въ бензолѣ, сѣроуглеродѣ, хлороформѣ и скипидарѣ.

Въ смѣси съ 2—3% сѣры образуетъ такъ называемый вулканизированный каучукъ (*caoutchouc vulcanisé*, *vulkanisirtes Kautschuk*, *vulcanised caoutchouc*), превращающійся при дальнѣйшемъ прибавленіи сѣры въ роговидную массу—эбонитъ или вулканитъ (*ebonite*, *gehärtetes Kautschuk*, *hardened caoutchouc*). Такой каучукъ непригоденъ для приготовленія фотографическихъ лаковъ, такъ какъ сѣра вредно дѣйствуетъ на серебро и его соли.

Каучукъ вулканизированный — см. каучукъ.

Квасцы амміачные, $(NH^4)^2SO^4 \cdot Al^2(SO^4)^3 + 24H^2O$, квасцы аммоніевые, двойная сѣрнокислая соль аммонія и алюминія; л. *alumen ammoniacale*; ф. *alun d'ammoniaque*, *sulfate double d'alumine et d'ammonium*;

н. Ammoniakalaun, Aluminiumammoniumsulfat, schwefelsaures Thonerde-Ammonium; *α.* ammonia-alum, alum of ammonia.

Кристаллизуются въ безцвѣтныхъ октаэдрахъ. Растворяются въ водѣ при 0°C — 5,2%, при 10°C — 9,2%, при 20°C — 13,7%, при 30°C — 19,0%, при 40°C — 27,3%, при 50°C — 36,5%, при 60°C — 51,3%, при 70°C — 72%, при 80°C — 103%, при 90°C — 188%, въ кипящей — 422%; обезвоженные квасцы растворяются въ водѣ при 0°C — 2,6%, при 10°C — 4,5%, при 20°C — 6,6%, при 40°C — 12,3%, при 60°C — 21,1%, при 80°C — 35,2%, при 90°C — 50,3%, въ кипящей — 70,8%.

Квасцы алюминіевокаліевые — см. квасцы калийные.

Квасцы калийные, $K^2SO^4 \cdot Al^2(SO^4)^3 + 24H^2O$, квасцы алюминіевокаліевые, квасцы поташные, квасцы обыкновенные, двойная сернокислая соль калия и алюминія; *л.* alumen kalicum; *ф.* alun de potasse, alun potassique, alun de Roche, sulfate double d'alumine et de potasse; *н.* Kalialaun, Alaun, Aluminiumkaliumsulfat, schwefelsaures Aluminiumkalium, gewöhnlicher Alaun, schwefelsaures Thonedre-Kali; *α.* alum, potash-alum, potassium aluminium sulphate, potassic aluminic sulphate.

Кристаллизуются въ безцвѣтныхъ октаэдрахъ. Растворяются въ водѣ при 0°C — 3,9%, при 10°C — 9,5%, при 20°C — 15,1%, при 40°C — 30,9%, при 60°C — 66,6%, при 80°C — 134%, при 90°C — 209%, въ кипящей — 357,2%, обезвоженные квасцы растворяются въ водѣ при 0°C — 2,1%, при 10°C — 5%, при 20°C — 7,7%, при 40°C — 14,9%, при 60°C — 26,7%, при 80°C — 45,7%, при 90°C — 58,7%, въ кипящей — 74,5%.

Растворы показываютъ кислую реакцію. При прокаливании теряютъ 45,5% своего вѣса. Вредная примѣсь желѣза открывается желѣзистосинеродистымъ и

железносинеродистымъ калиемъ; для очищенія квасцы растворяютъ въ возможно маломъ количествѣ воды и осаждаютъ желѣзо амміакомъ.

Квасцы концентрированные — см. алюминій сѣрно-кислый.

Квасцы натріевые, $Na^2SO^4 \cdot Al^2(SO^4)^3 + 24H^2O$; л. alumen natricum; ф. alun de soude, alun de sodium; н. Natronalaun, Aluminiumnatriumsulfat, schwefelsaures Aluminiumnatrium, doppelter Alaun; а. alum of sodium, soda-alum, sodium alum.

Кристаллизуются въ безцвѣтныхъ октаэдрахъ. Растворяются въ водѣ при $15^\circ C$ —110% въ, кипящей — значительно больше.

Квасцы обыкновенные — см. квасцы калийные.

Квасцы поташные — см. квасцы калийные.

Квасцы хромовые, $K^2SO^4 \cdot Cr^2(SO^4)^3 + 24H^2O$, хромо-вокалиевые квасцы; л. alumen chromicum; ф. alun de chrome, sulfate double de chrome et de potassium, alun chromico-potassique; н. Chromalaun, Kaliumchromalaun, schwefelsaures Chromoxydkali, Chromoxydkaliumsulfat; а. chromic alum.

Кристаллизуются въ большихъ октаэдрахъ фіолетоваго цвѣта, при проходящемъ свѣтѣ — рубиноваго-краснаго. Растворяются въ водѣ при $15^\circ C$ —16%, въ кипящей — 50%, не растворяются въ спиртѣ. Растворы при нагреваніи выше $80^\circ C$ принимаютъ зеленую окраску и теряютъ способность давать кристаллы. Такіе растворы можно, впрочемъ, заставить кристаллизоваться, если кинуть въ нихъ нѣсколько кристалликовъ. При нагреваніи выше $200^\circ C$, кристаллы теряютъ кристаллизационную воду, принимаютъ, какъ и перегрѣтые растворы, зеленую окраску и дѣлаются нерастворимыми въ водѣ. Продажные квасцы содер-

жаты обыкновенно примѣсь сѣрной кислоты, ее удаляютъ, промывая квасцы спиртомъ.

Керосинъ — см. нефть.

Киноціанинъ, $C^{25}H^{12}O^{10}(?)$; л. купосуанин; ф. купосіанине; н. Купосуанин; а. купосуанине.

Аморфное или неясно кристаллизующееся вещество, фіолетово-зеленаго цвѣта. Растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Энергично восстанавливаетъ золото, серебро и платину. Растворы хорошо сохраняются и дѣйствуютъ, въ смѣси со щелочью и сѣрнисто-кислымъ натріемъ, въ качествѣ проявителя.

Кипѣлка — см. кальція окисъ.

Кисличная соль — см. калий щавелево-кислый (кислый).

Клей — см. желатина; л. colla; ф. colle; н. Leim; а. glue.

Клей рыбій, карлукъ; л. colla piscium; ф. colle de poisson, ichtyocolle, colle de Moscovie; н. Hausenblase, Fischleim; а. isinglasi, fish-glue.

Прозрачныя, безцвѣтныя пластинки. Въ холодной водѣ разбухаетъ, въ горячей — растворяется, переводя при остываніи въ студень 40—50 в. ч. воды. Сильнѣе желатины пристаётъ къ стеклу и литографскимъ камнямъ. Нерѣдко фальсифицируется мягкой желатиной.

Клей морской, глюмаринъ; ф. glue marine, colle marine; н. Marineleim, Seeleim; а. marine glue.

Черно-бурая масса, выпускаемая въ продажу въ плиткахъ или кускахъ. Представляетъ собой смѣсь 3 ч. каучука, 30 ч. бензола и 60 ч. шеллака въ порошокъ. Плавится при 120°C . Склеиваетъ дерево съ деревомъ, съ желѣзомъ, со стекломъ и т. п.

Клѣтчатка — см. целлюлоза.

эфиръ и холодной водѣ; въ послѣднемъ случаѣ, если зерна цѣлы: при растираніи съ водою часть его растворяется; въ водѣ, нагрѣтой выше 60°C — зерна набухаютъ, увеличиваясь до 30 разъ въ объемѣ, лопаются и образуютъ густую, слизистую массу — клейстеръ (*empois; Stärkekleister; paste*). При продолжительномъ кипяченіи, крахмалъ совершенно растворяется. Изъ такого раствора спиртъ осаждаетъ бѣлый аморфный, растворимый въ водѣ порошокъ — растворимый крахмалъ. Растворимый и нерастворимый крахмалъ образуетъ съ іодомъ темносинее соединеніе, обезцвѣчивающееся при нагрѣваніи, а при охлажденіи снова принимающее синій цвѣтъ; это вещество служитъ прекраснымъ реактивомъ на сѣрноватистокислый натрій, малѣйшіе слѣды котораго его обезцвѣчиваютъ. Бромъ окрашиваетъ крахмалъ въ оранжевокрасный цвѣтъ. Изъ теплаго раствора крахмала известъ, баритовая вода и основной уксуснокислый свинецъ осаждаютъ нерастворимыя соединенія металлическихъ окисловъ съ крахмаломъ. Холодная крѣпкая сѣрная кислота растворяетъ крахмалъ, причемъ происходитъ крахмально-сѣрная кислота. Крѣпкая азотная кислота переводитъ его въ ксилоидинъ (см. это слово). При нагрѣваніи выше 150°C , крахмалъ превращается въ декстринъ (см. это слово). Такое же превращеніе происходитъ и при нагрѣваніи до 110°C со слабой азотной или сѣрной кислотой, а также при дѣйствіи солода. При дальнѣйшей обработкѣ этими веществами получается правая глюкоза (см. это слово).

Крахмалъ индійскій — см. аррорутъ.

Крахмальная камедь — см. декстринъ.

Красная соль — см. калий желѣзносинеродистый.

Кремортатаръ — см. калий виннокислый (кислый).

Креозотъ; л. *Kreosotum*; ф. *créosote*; н. *Kreosot*, *Bucherhotztheerkreosot*; а. *creasote*.

Безцвѣтная, маслянистая жидкость, обладающая сильными антисептическими свойствами. Представляет собой смѣсь фенола, крезола [$C^6H^4(OH)(CH^3)$], флорола [$C^6H^3(CH^3)^2OH$], гваякола и креозола [$C^6H^3(ONH^3)OH(CH^3)$]. Смоченная въ немъ лучина не измѣняетъ цвѣта отъ соляной кислоты; эта проба даетъ возможность отличить его отъ каменноугольнаго креозота (нечистая карболовая кислота), который при тѣхъ-же условіяхъ даетъ синее окрашиваніе.

Кровавикъ — см. желѣза окись.

Кровь драконова, кровь змѣиная; л. *resina s. gummi s. sanguis draconis*; ф. *sang-dragon*; н. *Drachenblut*; а. *dragon-blood*.

Красное смолистое вещество, встрѣчающееся въ продажѣ въ видѣ слезокъ (лучшій сортъ), палочекъ и шариковъ. Не растворяется въ водѣ, легко растворяется въ спиртѣ, образуя ярко-красный растворъ.

Кровяная соль, желтая — см. калий желѣзистосинеродистый.

Кровяная соль, красная — см. калий желѣзносинеродистый.

Крокусъ; ф. *rouge à polir, rouge d'Angleterre, harderie*; н. *Poliersth, Inglischroth, Braunroth, Krokus, Crocus, Poliererde, Rouge*; а. *crocus, jewellers red, polishing red, rouge*.

См. желѣза окись *).

Ксилоидинъ, $C^{12}H^9(NO^3)O^4$, крахмально-азотная кислота; л. *xyloidinum*; ф. *xyloïdine, nitramidine, pyroxane, poudre blanche*; н. *Xyloïdin, Nitramidin, Nitrostärke, Nitroamylum*; а. *xyloïdine, pyroxane, explosive starch*.

*) Подъ именемъ крокуса подразумѣваютъ также сафлоръ (дикій шафранъ) — красильный матеріалъ изъ лепестковъ *Carthamus tinctorius*.

Бѣлый аморфный порошокъ, легко воспламеняющійся и взрывающій. Не растворяется въ водѣ, растворяется въ смѣси спирта и эфира, въ уксусной кислотѣ и хлороформѣ.

Кубовая краска — см. индиго.

Купоросъ амміачный — см. аммоній сѣрнокислый.

Купоросъ бѣлый — см. цинкъ сѣрнокислый.

Купоросъ желѣзный — см. желѣзо сѣрнокислосое (закисная соль).

Купоросъ зеленый — см. желѣзо сѣрнокислосое (закисная соль).

Купоросъ мѣдный — см. мѣдь сѣрнокислая.

Купоросъ синій — см. мѣдь сѣрнокислая.

Купоросъ цинковый — см. цинкъ сѣрнокислый.

Курасавка — см. индиго.

Куркума, желтый корень, желтый инбирь, каркамель; л. *radix curcumae*, *terra merita*; ф. *curcuma*, *safran des Indes*, *terre-merite*, *souchet*; н. *Curcuma*, *Gelbwurzel*, *Gelbsuchtwurzel*, *gelber Ingwer*, *indianischer Safran*, *Turmerik*; а. *curcuma*, *Thurmeric*, *curry powder*.

Корень растенія *Curcuma longa* и *Curcuma viridiflora*. Вода и спиртъ извлекаютъ изъ него куркуминъ ($C^{14}H^{14}O^4$), кристаллизующійся въ желтыхъ или оранжево-желтыхъ призмахъ. Чистый куркуминъ нерастворимъ въ холодной водѣ, мало въ горячей, легко растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ; растворы флуоресцируютъ зеленымъ цвѣтомъ и слегка очувствляютъ эмульсію къ желтымъ и краснымъ лучамъ. Шведская фильтровальная бумага, окрашенная растворомъ куркумина, принимаетъ отъ щелочей красное-бурое окрашиваніе; кислоты измѣняютъ это окрашиваніе въ первоначальный желтый цвѣтъ, за исклю-

ченіемъ борной, которая окрашиваетъ куркумовую бумажку въ оранжево-красный цвѣтъ; эта окраска при дѣйствіи щелочей переходитъ въ прекрасный синій цвѣтъ, превращающійся довольно быстро въ грязно-сѣрый (образованіе росціанина).

Л

Лавра — см. индиго синее.

Лабаракская жидкость — см. натрій хлорноватисто-кислый.

Лакмусъ, синій лакъ; л. lacmus, lacca coerulea, lacce musci; ф. tournesol, tournesol en pain, laque bleue; н. Lackmus, blauer Lack, Blaustein; а. litmus, turnsol.

Въ продажу выпускается въ видѣ синихъ кусковъ, представляющихъ собой смѣсь красящаго вещества и гипса или извести. Въ такой смѣси красящее начало лакмуса содержится въ видѣ калийнаго соединенія. Оно мало растворимо въ водѣ, образуя виннокрасное окрашиваніе, которое отъ щелочей становится сине-фіолетовымъ, а отъ кислотъ—краснымъ.

Лактоза, $C^{12}H^{22}O^{11} + H^2O$, лактосахароза, молочный сахаръ; л. saccharum lactis, gallacticum Bertholletii; ф. lactose, lactine, sucre de lait; н. Laktin, Milchzucker; а. milk-sugar.

Кристаллизуется въ твердыхъ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 20% , въ кипящей — 40% ; не растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ. Обезвоживается при $130^{\circ}C$, при дальнѣйшемъ нагреваніи превращается въ лактокарамель. Задерживаетъ выдѣленіе желѣза изъ растворовъ и возстановляетъ серебро.

Лакъ синій см. лакмусъ.

Лакъ; ф. vernis; н. Firniss, Lack; а. varnish.

Подъ именемъ лака подразумѣваютъ растворъ такого вещества, которое при высыханіи образуетъ тонкій, твердый, прозрачный слой, безцвѣтный или окрашенный. Такими веществами являются обыкновенно смолы, камеди, клѣтчатка, желатина и т. п., а главнѣйшими ихъ растворителями — вода, спиртъ, ацетонъ, хлороформъ, уксуснокислый амилъ, эфиръ и эфирныя масла.

Леденецъ — см. сахаръ.

Ленъ горный — см. азбестъ.

Лейкомъ, лейкомъ — см. декстринъ.

Лигнинъ — см. целуллоза.

Ликоподій, плаунный порошокъ, растительная сѣра; л. *lycopodium*, *pulvis lycopodii*; ф. *lycopode*, *soufre végétal*; н. *Lykopodium*, *Bärlappsamen*, *Pfanzenschwefel*, *Hexenmehl*, *Druidenmehl*, *Wurmmehl*, *Blitzpulver*, *Streupulver*, *Erdschwefel*; а. *earthmoss-seed*, *vegetable sulphur*.

Желтый порошокъ растительнаго происхожденія (споры плауна). Способствуетъ горѣнію различныхъ смѣсей, употребляемыхъ для моментальныхъ вспышекъ.

Лимонная кислота, $C^3H^4(OH)(COOH)^3 + H^2O$; л. *acidum citricum*; ф. *acide citrique*; н. *Citronensäure*; а. *citric acid*.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ ромбическихъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $133^{\circ}/o$, въ кипящей — $200^{\circ}/o$. Растворы, съ теченіемъ времени, загниваютъ на воздухѣ и выделяютъ уксусную кислоту. Плавится при $100^{\circ}C$, при $165^{\circ}C$ — разлагается. Разлагаетъ хлорное золото. Дѣйствуетъ въ качествѣ замедлителя при щелочномъ проявленіи, способствуетъ сохраненію очувствленныхъ бумагъ и растворовъ пирогаллола. Можетъ быть употребляема вмѣсто кристаллизующейся уксусной кислоты въ количествѣ 20 гр. на 1 гр. послѣдней.

Весьма часто фальсифицируется винной кислотой. Эту подмѣсь легко опредѣлить, прибавляя къ концентрированному раствору испытуемаго образца избытокъ ѣдкаго натра и достаточное количество марганцовокислаго калия, для того, чтобы окрасить пробу въ свѣтло-розовый цвѣтъ, а затѣмъ нагревая пробу до кипѣнія: если винная кислота примѣшана, растворъ побурѣетъ, въ противномъ случаѣ останется розовымъ. Примѣсь сѣрной кислоты опредѣляется азотнокислымъ или хлористымъ баріемъ.

Лимонноаміачная соль — см. амоній лимоннокислый.

Литій бромистый, $LiBr$; л. lithium bromatum; ф. bromure de lithine, bromure de lithium; н. Bromlithium, Lithiumbromid; а. bromide of lithium, lithium bromide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ или иглахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $143^{\circ}/o$, въ кипящей — $270^{\circ}/o$; крайне легко растворимъ въ спиртѣ. Ядовитъ.

Литій іодистый, LiI ; л. lithium iodatum; ф. iodure de lithine, iodure de lithium; н. Iodlithium, Lithiumiodid; а. iodide of lithium, lithium iodide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $150^{\circ}/o$, въ кипящей — $480^{\circ}/o$; крайне легко растворяется въ спиртѣ, эфирѣ и въ смѣси спирта съ эфиромъ. Ядовитъ.

Литій углекислый, Li^2CO^3 , углелітеевая соль; л. lithium carbonatum; ф. carbonate de lithine, carbonate de lithium; н. kohlensaures Lithium, Lithiumcarbonat; а. carbonate of lithium, lithium carbonate.

Бѣлая аморфная масса, съ сильно щелочными свойствами. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $0,77^{\circ}/o$, въ кипящей — $0,78^{\circ}/o$, легко растворяется въ водѣ, насыщенной углекислотою; не растворяется въ спиртѣ. Ядовитъ.

Литій хлористый, $CLi + H^2O$; л. lithium chloratum; ф. chlorure de lithium, chlorure de lithine; н. Chlorlithium, Lithiumchlorid; а. chloride of lithium; lithium chloride.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ октаэдрахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —82%, въ кипящей—146%, растворяется также въ спиртѣ и въ эфирѣ. Растворы кристаллической соли показываютъ кислую реакцію, плавленной—щелочную.

Ляписъ — см. серебро азотнокислосое.

M

Магnezія, MgO , магнезія окись; л. magnesium oxydatum ustum; ф. magnesie, oxyde de magnesium; н. Magnesiumoxyd, Magnesia, Bitterde; а. oxyde of magnesium, magnesium oxyde.

Бѣлый аморфный порошокъ, образующійся при горѣніи магнезіи. Нерастворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ, растворяется въ кислотахъ.

Магnezія англійская — см. магнезіи сѣрноокислый.

Магнезіи азотнокислый, $Mg(NO^3)^2O + 6H^2O$, азотномагнезическая соль; л. magnesium nitricum; ф. azotate de magnesie, nitrate de magnesium; н. Magnesiumnitrat, salpetersaures Magnesium; а. magnesium nitrate, nitrate of magnesium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, сильно расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $16^{\circ}C$ —200%; въ слабомъ спиртѣ—11%; не растворяется въ крѣпкомъ. Плавится при $90^{\circ}C$, теряетъ воду при $350^{\circ}C$, послѣ чего уже становится трудно растворимъ въ водѣ.

Магнезіи бромистый, $MgBr^2$; л. magnesium bromatum; ф. bromure de magnesie; н. Magnesiumbromid, Brommagnesium; а. magnesiumbromide, bromide of magnesium,

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглахъ, сильно расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 100% , въ кипящей— $133,4\%$; растворяется также въ спиртѣ. При нагреваніи частью разлагается.

Магній іодистый, MgJ^2 ; л. magnesium iodatum; ф. iodure de magnesium; н. Magnesiumjodid, Jodmagnesium; а. magnesium iodide, iodide of magnesium.

Кристаллизуется въ буроватыхъ иглахъ, расплывающихся на воздухѣ, а при высушиваніи разлагающихся частью на іодъ и магнезію. Растворяется въ водѣ при 15°C — 100% , въ кипящей— $133,4\%$, причемъ часть его разлагается; мало растворимъ въ спиртѣ.

Магній металлическій, Mg ; л. magnesium metallicum; ф. magnésium; н. Magnesium, Magnium; а. magnesium.

Бѣлый серебристый металлъ, мягкій и легко окисляющійся во влажномъ воздухѣ. При накаливаніи сгораетъ въ бѣлую окись (магнезію), развивая ослѣпительный, бѣлый свѣтъ, богатый синими, фіолетовыми и ультрафіолетовыми лучами. Въ смѣси съ веществами, богатыми кислородомъ, даетъ при зажиганіи вспышку. Приготовленіе этихъ вспышекъ сопряжено съ большими опасностями, такъ какъ такія смѣси взрываютъ иногда отъ простаго толчка.

Магній сѣрнокислый, $MgSO^4 + 7H^2O$, горькая соль, англійская соль, сѣрномагніевая соль, англійская магнезія; л. magnesia sulfurica, sal amarum, sal anglicum. ф. sulfate de magnésie, sel d'Epsom, sel de Sedlitz, sel amer, sulfate de magnésium, magnésie sulfatée ou vitriolée; н. schwefelsaures Magnesium, Magnesiumsulfat, Bittersalz, englisches Salz, Sedlitzer-salz; а. sulphate of magnesium, bitter salt, Epsom salt.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ игольчатыхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $95,2\%$, въ кипящей— $666,7\%$; безводная соль растворяется при

0°C — 25,76%, при 10°C — 31,5%, при 15°C — 33,8%, при 25°C — 38,5%, при 40°C — 45,6%, при 60°C — 55%, при 80°C — 64,2, при 90°C — 68,9 в кипящей — 73,8%; не растворяется в спиртѣ. Уплотняетъ желатиновый слой.

Магній хлористый, $MgCl^2 + 6H^2O$, хлористая магнезія; л. *magnesium chloratum*, *magnesia muriatica*; ф. *chlorure de magnésium*; н. *Chlormagnesium*, *Magnesiumchlorid*; а. *magnesium chloride*, *chloride of magnesia*.

Кристаллизуется в безцвѣтныхъ иглахъ, сильно распыляющихся на воздухѣ. Растворяется в водѣ при 15°C — 160%, в кипящей — 370%; в спиртѣ — 50%, в кипящемъ — 500%. Растворяетъ соли серебра.

Марганцовокаліевая соль — см. калий марганцовокислый.

Масло анилиновое — см. анилинъ.

Масло бергамотовое; л. *oleum Bergamottae*; ф. *huile de bergamote*, *essence de bergamote*; н. *Bergamottöl*; а. *bergamot - oil*.

Подвижная, зеленая жидкость, легко улетучивающаяся при нагреваніи. Растворяется в крѣпкомъ спиртѣ, эфирѣ, хлороформѣ и эфирныхъ маслахъ; не растворяется в водѣ. Растворяетъ парафинъ и т. п.

Масло гвоздичное; л. *oleum Caryophyllorum*; ф. *huile de girofle*, *essence de girofle*; н. *Nelkenöl*, *Gewurzelnelkenöl*; а. *cloves - oil*.

Безцвѣтная или слегка желтоватая жидкость, съ теченіемъ времени темнѣющая. Растворяется в крѣпкомъ спиртѣ; не растворяется в водѣ и тонетъ въ ней. Подмѣшивается копайскимъ бальзамомъ, скипидаромъ и феноломъ.

Масло горное, каменное — см. нефть.

Масло касторовое, $C^3 H^5 (C^{18} H^{33} O^3)^3$ глицеридъ рицинолевой кислоты, клещевинное масло, рициновое масло; л. *oleum ricini*, *oleum de palma Christi*, *oleum de Kerva*; ф. *huile de ricin*, *huile de palma christi*, *huile de Castor*; н. *Ricinusöl*, *Castoröl*, *Wanderbaumöl*; а. *castor - oil*, *palma - Christi - oil*.

Тягучая, слегка желтоватая жидкость, приобретающая на воздухъ кислую реакцію и съ теченіемъ времени высыхающая. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ крепкомъ спиртѣ, въ смѣси спирта съ эфиромъ и скипидарѣ.

Масло каепутовое; л. *oleum cajeputi*; ф. *huile de Cajeput*, *essence de Cajeput*; н. *Kajeputöl*; а. *oil of Cajeput*, *cajeput-oil*.

Свѣтло-зеленая, подвижная жидкость. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ спиртѣ. Подмѣшивается скипидаромъ.

Масло клещевинное — см. масло касторовое.

Масло коричное $C^6 H^5 . CH . CH . CHO$, коричный альдегидъ; л. *oleum cinnamomi*; ф. *essence de cannelle*, *huile de cannelle*; н. *Zimmtöl*; а. *cinnamom-oil*.

Густоватая, желтая жидкость, на воздухъ густѣющая и темнѣющая. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ спиртѣ, не растворяется въ водѣ и тонетъ въ ней.

Масло лавандовое, лавендуловое масло; л. *oleum lavandulae*, *oleum spicae*; ф. *huile de lavande*, *essence de lavande*, *essence d'aspic*, *huile de spic*; н. *Lavendelöl*, *Spiköl*; а. *lavender-oil*, *spike-oil*.

Желтоватая подвижная жидкость, на воздухъ густѣющая и приобретающая кислую реакцію. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ спиртѣ и эфирныхъ маслахъ. Растворяетъ смолы и, между прочимъ, асфальтъ, не измѣненный свѣтомъ.

Масло минеральное — см. нефть.

Мастика; л. mastix, resina Mastiche, gummi Mastiche; ф. mastic, mastic en larmes; н. Mastix; а. mastic, mastich.

Желтоватое смолистое вещество, встречающееся въ продажѣ или въ кускахъ, или въ видѣ слезокъ; послѣдній сортъ—лучшій. Состоитъ изъ двухъ смолъ, одной растворимой въ спиртѣ, состава $C^{40}H^{62}O^4$, а другой нерастворимой, состава $C^{40}H^{62}O^2$; растворяется въ эфирѣ, хлороформѣ и эфирныхъ маслахъ.

Метаванадіевоамміачная соль — см. аммоній ванадіево-кислый.

Метилфіолетъ, $[N(CH^3).^2C^6H^4]^2.C(C^6H^4.NH.CH^3).OH$, пентаметилрозанилинъ, фіолетъ парижскій; ф. violet methyle, violet de Paris; н. Methylviolet, pariser Violet; а. violet of Paris.

Кристаллизуется въ золотисто-зеленыхъ игольчатыхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ. Повышаетъ чувствительность эмульсій къ желтымъ лучамъ, близкимъ къ *D*.

Метоль; л. metol; ф. metol; н. Metol; а. metol,

Подъ именемъ метола въ продажу выпускаются сѣрнокислая, хлористоводородная или щавелевокислая соли монометилпараамидометакрезола ($CH^3.C^7H^8NO$). Всѣ эти соли представляютъ собой бѣлый мелкій кристаллическій порошокъ, легко растворяющійся въ водѣ. Растворы въ присутствіи сѣрнистокислаго натрія энергично возстановляютъ соли серебра.

Молоко известковое — см. кальція гидратъ.

Молочная кислота $[CH^3.CH (HO)] CO.OH$, этилиден-молочная кислота, молочная кислота броженія; л. acidum lacticum; ф. acide lactique; н. Milchsäure, Gärungs-Milchsäure, Aethyliden milchsäure; а. lactic acid.

Безцвѣтная сиропообразная жидкость, растворяющаяся во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Можетъ замѣнять въ пирогалловомъ проявителѣ сѣрнистокислый натрій и предохранять такимъ образомъ проявитель отъ порчи, не оказывая вмѣстѣ съ тѣмъ никакого дѣйствія по самый процессъ проявленія.

Морфинъ уксуснокислый, $(C^{17}H^{19}NO^3).C^2H^3O^2$, уксуснокислый морфій; л. *morphium aceticum*; ф. *acetate de morphine*, *acétyl-morphine*; н. *Morphinacetat*, *essigsaures Morphin*; а. *acetate of morphia*.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —4%, въ горячей и въ спиртѣ разлагается. На воздухѣ медленно разлагается, выдѣляя уксусную кислоту. Дѣйствуетъ въ качествѣ ускорителя въ коллодіевыхъ эмульсіяхъ. Ядовитъ.

Мохъ цейлонскій — см. агаръ-агаръ.

Мѣдь азотнокислая, $Cu + (NO^3)^2 6H^2O$, азотномѣдная соль; л. *cuprum nitricum*; ф. *azote de cuivre*, *nitrate de cuivre*, *azotate de deutoxyde de cuivre*; н. *salpetersaures Kupfer*, *Kupfernitrat*; а. *nitrate of copper*, *cupric nitrate*.

Кристаллизуется въ голубыхъ призмахъ, сильно расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ. При обезвоживаніи разлагается. Ядовита.

Мѣдь бромистая; $CuBr^2$; л. *cuprum bromatum*; ф. *bromure de cuivre*; н. *Kupferbromid*; а. *cupric bromide*, *bromide of copper*.

Темносѣрый порошокъ, расплывающій на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —100%, въ кипящей 133,3%; мало растворима въ спиртѣ. Переводитъ металлическое серебро въ бромистое (усиленіе негативовъ). Ядовита.

Мѣдь двухлористая — см. мѣдь хлорная

Мѣдь металлическая, *Cu*; л. cuprum; ф. cuivre; н. Kupfer; а. corper.

Красный мягкій металлъ, не измѣняющійся въ сухомъ воздухѣ, во влажномъ — покрывается слоемъ основной углемѣдной соли [$CuCO^3 + Cu(OH)^2$] (мѣдная зелень, vert-de-gris). Растворяется во всѣхъ кислотахъ; вытѣсняетъ серебро изъ его соединений.

Мѣдь сѣрноокислая, $CuSO^4 + 5H^2O$, мѣдный купоросъ, синій купоросъ, сѣрномѣдная соль, л. cuprum sulphuricum, vitriolum coeruleum, sulphas cupricus; ф. sulfate de cuivre, sulfate cuivrique, vitriol bleu, couperose bleue, cuivre sulfaté, vitriol de cuivre, pierre divine; н. schwefelsaures Kupferoxyd, Kupfersulfat, blauer Vitriol, römischer Vitriol, Blaustein, blauer Galizenstein; а. sulphate of copper, cupric sulfate, blue vitriol, copper vitriol, vitriol of copper, blue copperas, blue stone.

Кристаллизуется въ большихъ синихъ ромбическихъ призмахъ, вывѣтривающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $10^\circ C - 36,9\%$, при $20^\circ C - 42,3\%$, при $40^\circ C - 56,9\%$, при $80^\circ C - 118\%$, въ кипящей — 203% ; обезвоженная соль растворяется при $0^\circ C - 18\%$, при $10^\circ C - 21\%$, при $20^\circ C - 23\%$, при $40^\circ C - 30\%$, при $60^\circ C - 39\%$, при $80^\circ C - 53\%$, въ кипящей — 75% ; обезвоживается при $200^\circ C$, превращаясь въ бѣлый, очень гигроскопическій порошокъ (обезвоживаніе спирта). Весьма часто содержитъ примѣсъ желѣзнаго купороса; ее открываютъ, приливая къ раствору избытокъ амміака: если соль содержитъ примѣсъ желѣза, полученный въ началѣ осадокъ не растворяется затѣмъ въ избыткѣ амміака.

Мѣдь сѣрноокислая, амміачная, $CuSO^4(NH^3)^4 + H^2O$, амміачная мѣдь, сѣрно-купраммоніевая соль; л. cuprum sulfurico-ammoniatum; ф. sulfate de cuivre ammoniacal, cuivre ammoniacal; н. schwefelsaures Kup-

feroxyd-Ammoniak, Kupfersulfat-Ammoniak, Kupferammonsulfat; *а.* ammoniated copper, copper sulfate and ammonia.

Кристаллизуется въ мелкихъ темно-синихъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $60^{\circ}/_{\text{о}}$, въ кипящей разлагается; не растворяется въ спиртѣ.

Мѣдь уксуснокислая, $(\text{C}^2\text{H}^3\text{O}^2)^2\text{C} + \text{H}^2\text{O}$, средняя уксусно-мѣдная соль, ярь; *л.* cuprum aceticum, flores viridis aeris, viride aeris; *ф.* acétate de cuivre, vert-de-gris distillé, vert-de-gris cristallisé, cristaux de Venus, fleurs de vert-de-gris, vert en grappes; *н.* Kupferacetat, distillirter Grünspan, kristallisirter Grünspan, raffinirter Grünspan; *а.* acetate of copper, cupric acetate, crystallized verdigris.

Кристаллизуется въ темнозеленыхъ призмахъ, выветривающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $7^{\circ}/_{\text{о}}$, въ кипящей— $20^{\circ}/_{\text{о}}$; въ спиртѣ— $7^{\circ}/_{\text{о}}$; легче растворяется въ присутствіи уксусной кислоты; весьма легко растворяется въ амміакѣ; не растворяется въ эфирѣ. Служить хорошимъ реактивомъ для распознаванія гидрохинона, хлористоводороднаго гидроксилamina, эйконогена и пирогаллола: если испытуемый проявитель содержитъ гидрохинонъ, проба окрашивается въ желтый цвѣтъ, съ хлористоводороднымъ гидроксилamiномъ образуется безцвѣтный растворъ, эйконогенъ даетъ синій растворъ, а пирогаллолъ образуетъ черно-сѣрый осадокъ. Ядовита.

Мѣдь хлористая, CuCl , однохлористая мѣдь, полухлористая мѣдь; *л.* cuprum chloratum, cuprum monochloratum; *ф.* chlorure cuivreux; *н.* Kupferchlorür; *а.* chloride of copper.

Бѣлый аморфный порошокъ, не растворяющійся въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Растворяется въ соляной кислотѣ, амміакѣ, въ растворахъ хлористыхъ калия и натрія, сѣрноватистонатріевой соли и др. Растворы

легко возстановляютъ соли золота и серебра до металловъ; амміачный растворъ дѣйствуетъ въ качествѣ проявителя.

Мѣдь хлорная $CuCl^2 + 2H^2O$, двухлористая мѣдь; л. cuprum bichloratum, cuprum muriaticum, cuprum hydrochloricum; ф. bichlorure de cuivre, chlorure cuivrique; н. Clorkupfer, Kupferchlorid, Kupferbichlorid, salzsaures Kupferoxyd, Einfach-Chlorkupfer; а. perchloride of copper, deutochloride of copper, cupric chloride.

Кристаллизуется въ зеленыхъ призмахъ, мало измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —60%, въ кипящей около 130%, въ спиртѣ 100%. Переводитъ металлическое серебро въ хлористое (усиленіе негативовъ). Ядовита.

Мѣль,— см. кальцій углекислый.

Н

Натрій анисовокислый, $NaC^8H^7O^3 + 5H^2O$; метилпараоксибензойнокислый натрій; л. natrium anisicum; ф. anisate de saude; н. anissaures Natron, Natrium-anisat; а. anisate of sodium, sodium anisate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ, показывая слабо-щелочную реакцію. Образуетъ наиболѣе долго сохраняющіеся виражи съ солями золота.

Натрій бензойнокислый, $NaC^7H^5O^2$; natrium benzoicum; ф. benzoate de sodium; benzoezaures Natron, Natrium-benzoat; а. benzoate of sodium, sodium benzoate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ и спиртѣ, показывая щелочную реакцію.

Натрій борнокислый, $Na^2B^4O^7 + HO^2$, бура, борнонатріевая соль, тинкаль; л. natrium biboricum, borax,

natrum boracicum, biboras sodae; *ф.* borate de soude, borax, tinkal, soude boratée; *н.* borsaures Natron, Borax, Natriumborat; *а.* borax, borate of sodium, sodic pyroborate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ съ 47% воды, если кристаллизація совершается ниже 60°C, при болѣе высокой температурѣ образуются октаэдрическіе кристаллы съ 31% воды. Призматическіе кристаллы вывѣтриваются въ сухомъ воздухѣ, тогда какъ октаэдрическая бура въ сухомъ воздухѣ неизмѣняется, а во влажномъ притигиваетъ воду и мутнѣетъ. Растворяется въ водѣ при 0°C—2,8%, при 10°C—4,6%, при 15°C—6%, при 20°C—7,9%, при 40°C—17,9%, при 80°C—40,4%, при 80°C—76,2%, при 90°C—116,7%, въ кипящей—201,4%; въ глицеринѣ—60%; въ слабомъ спиртѣ (0,946)—402%. Обладаетъ сильными антисептическими свойствами. Въ пирогалловомъ и пирокатехиновомъ проявителяхъ дѣйствуетъ въ качествѣ замедлителя, а въ гидрохиноновомъ, эйконогоновомъ и резорсиновомъ—въ качествѣ ускорителя.

Натрій бромистый, $NaBr + H^2O$; *л.* natrium bromatum; *ф.* bromure de sodium; *н.* Bromnatrium, Natriumbromid; *а.* bromide of sodium, sodium bromide.

Кристаллизуется въ мелкимъ безцвѣтныхъ кубахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C—85,5%, въ кипящей—154%, въ спиртѣ—6%, въ эфирѣ—0,08%; обезвоженная соль растворяется въ водѣ при 0°C—77,5%, при 20°C—88,5%, при 40°C—104%, при 60°C—111%, при 80°C—113%, въ кипящей—115%. По наблюденіямъ нѣкоторыхъ авторовъ, эмульсія, приготовленная съ помощью этой соли, оказывается болѣе чувствительной къ желтымъ и краснымъ лучамъ, чѣмъ эмульсія, приготовленная съ бромистыми солями калия и аммонія.

Натрій вольфрамвокислый, $Na^2WO^4 + 2H^2O$ или $Na^2TiO^4 + H^2O$; вольфрамвонатріевая соль;

л. natrium wolframicum; *ф.* tungstate de soude; *н.* wolframsaures Natron; *а.* tungstate of sodium, sodium tungstate.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ табличкахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —55%, въ кипящей—124%; не растворяется въ спиртѣ. Растворы показываютъ щелочную реакцію.

Натрій двууглекислый, NaHCO_3 , двууглекислая сода, кислая угленатріевая соль, кислый углекислый натрій; *л.* natrium bicarbonicum, soda bicarbonica, bicarbonas sodae; *ф.* bicarbonate de soude, carbonate monosodique, sel de Vichy, carbonate acide de sodium; *н.* doppeltkohlensaures Natron, Natrium bicarbonat, zweifach kohlensaures Natron, primäres Natrium carbonat, Bullrich's Salz; *а.* bicarbonate of sodium, bicarbonate of soda, sodium bicarbonate, hydric sodic carbonate, di-acid carbonate of sodium, monosodic carbonate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 0°C —9%, при 10°C —10%, при 20° —11%, при 40°C —13%, при 60°C —15,6%, при 70°C —16,7%, при 80°C и выше разлагается на углекислоту и углекислый натрій; въ глицеринѣ—8%; не растворяется въ спиртѣ.

Натрій іодистый, $\text{NaJ} + 4\text{HO}^2$; *л.* natrium iodatum, sodii iodidum; *ф.* iodure de sodium, iodure sodique; *н.* Jodnatrium, Natriumjodid; *а.* iodite of sodium, sodium iodide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ кубахъ, вывѣтривающихся въ сухомъ воздухѣ и расплывающихся въ сырѣмъ. Растворяется въ водѣ при 15°C —180%, въ кипящей—310%; обезвоженная соль растворяется въ водѣ при 0°C —159%, при 20°C —178%, при 40°C —208%, при 60°C —256%, при 80°C —300%, въ кипящей—314% въ спиртѣ—8,4%, въ эфирѣ—0,17%. Кристаллы съ теченіемъ времени окрашиваются въ бурый цвѣтъ, вслѣдствіи выдѣленія іода. Образуетъ наименѣе прочный іодированный коллодій.

Натрій кремнекислый, $Na^2Si^4O^9$, восьмисиликатъ натрія; л. *natrium silicicum*; ф. *silicate de soude*; н. *Natriumsilicat*, *Natriwasserglas*; а. *silicate of sodium*.

Бѣлая аморфная масса. Трудно растворяется въ холодной водѣ, легче въ кипящей; разлагается спиртомъ. Кромѣ этого, соединенія натрій образуетъ съ кремнекислотой рядъ другихъ подобныхъ ему соединений, напр. Na^2SiO^3 , ортокремневонатріевую соль, растворимую въ холодной водѣ и болѣе постоянную; всѣ онѣ дѣйствуютъ, въ фотографическомъ отношеніи, одинаково и носятъ общее названіе растворимаго стекла (см. это слово).

Натрій лимоннокислый, $Na^3C^6H^5O^7 + 11H^2O$; л. *natrium citricum*; ф. *citrate de soude*, *citrate de sodium*; н. *citronensaures Natron*, *Natriumcitrat*; а. *citrate of sodium*, *sodium citrate*.

Кристаллизуется въ большихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ — 40% , въ кипящей значительно больше; мало растворяется въ спиртѣ. Теряетъ $7H^2O$ при $100^\circ C$, при $200^\circ C$ совершенно обезвоживается. Въ щелочныхъ проявителяхъ дѣйствуетъ въ качествѣ замедлителя; способствуетъ сохраненію очувствленныхъ бумагъ.

Натрій маслянокислый, $NaC^5H^9O^2$, натрій бутириновокислый; л. *natrium butyricum*; ф. *butyrate de soude*; н. *buttersaures Natron*, *Natriumbuttyrat*; а. *butyrate of sodium*, *sodium butyrate*.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ чешуйкахъ, слегка расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ, обнаруживая щелочную реакцію.

Натрій мышьяковокислый (средняя соль); $Na^2HAsO^4 + 12H^2O$; л. *natrium arsenicum*; ф. *arseniate de sodium*; н. *Natriumarseniat*; а. *sodium arseniate*.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ — 28% , значительно больше

въ горячей; въ спиртѣ—1,8%; въ глицеринѣ—50%.
Сильный ядъ.

Натрій оловянноокислый, $Na^2SnO^3 + 3H^2O$, натрооловянная соль, препаративная соль, препаратная соль; л. natrium stannicum; ф. stannate de soude, sel d'apprêt; н. Natriumstannat, Präparirsalz, Zinnoxynatron, zinnsaures Natrium, Grundirsalz, Druekersalz; а. stannate of sodium, sodic stannate, preparing salt.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ, перламутровыхъ гексагональныхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ при 15°—103%, меньше въ горячей; не растворяется въ спиртѣ. Дѣйствуетъ въ качествѣ ускорителя въ эikonогеновомъ проявителѣ.

Натрій сѣрнистокислый, $Na^2SO^3 + 7H^2O$; л. natrium sulfurosum, natrii sulfis; ф. sulfite de soude, sulfite de sodium; н. schwefligsaures Natron, Natriumsulfit; а. sodium sulphite, sulphite of soda.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, мутнѣющихъ на воздухѣ и вывѣтривающихся. Растворяется въ водѣ при 15°C—25%, въ кипящей—100%, наибольшее количество соли растворяется при 33°C; обезвоженная, растворяется въ водѣ при 0°C—14%, при 20°C—28%, при 40°C—49%. Кристаллы, подъ вліяніемъ воздуха превращаются, съ теченіемъ времени, въ сѣрнокислую соль. Предохраняетъ отъ разложенія пирогалловый, гидрохиноновый и имъ подобные проявители; чернитъ негативы, усиленные сулемой; растворяетъ альбуминатъ серебра и хлористое серебро. Нерѣдко содержитъ примѣсъ кислаго сѣрнистокислаго натрія (запахъ сѣрнистой кислоты), сѣрнокислаго натрія (осадокъ при пробѣ азотнокислымъ баріемъ) и углекислаго натрія (растворы показываютъ щелочную реакцію и выдѣляютъ газъ при пробѣ кислотой).

Натрій сѣрнистокислый, кислый, $NaHSO^3$, кислая, сѣрнистонатріевая соль; л. natrium bisulfurosum, na-

trium sulfurosum acidum; *ф.* bisulfite de soude, sulfite acide de sodium, metabisulfite de soude; *а.* bisulphite of sodium, soda bisulphite.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ; не растворяется въ спиртѣ. Способствуетъ сохраненію разнаго рода проявителей и растворовъ сѣрноватистокислаго натрія.

Натрій сѣрноватистокислый, $Na^2S^2O^3 + H^2O$, сѣрноватистонатріевая соль, антихлоръ, гипосульфитъ; *л.* natrium hyposulphurosum, natrium subsulphurosum, natrium dithionosum; *ф.* hyposulfite de soude, thiosulphate de soude, hypo, antichlore; *н.* unterschwefligsaures Natron, Fixirnatron, Natriumthiosulphat, Antichlor; *а.* hyposulphite of soda, hypo, thiosulphate of sodium.

Кристаллизуется въ большихъ, безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $0^\circ C$ — 100% , при $15^\circ C$ — 117% , при $20^\circ C$ — 166% , въ кипящей значительно больше, разлагаясь при продолжительномъ кипяченіи; обезвоженная соль растворяется въ водѣ при $0^\circ C$ — $49,75\%$, при $20^\circ C$ — $69,44\%$, при $40^\circ C$ — $104,16\%$, при $60^\circ C$ — $192,3\%$; не растворяется въ спиртѣ и въ эфирѣ. Плавится при $56^\circ C$, обезвоживается при $100^\circ C$. Растворы съ теченіемъ времени, въ особенности при дѣйствіи свѣта, разлагаются. Образуетъ двойные, растворимыя въ водѣ соли съ хлористымъ, іодистымъ и бромистымъ серебромъ, а также съ полухлористой мѣдью; послѣдняя двойная соль дѣйствуетъ, какъ сильно восстанавливающее средство, легко, напр., выдѣляя серебро изъ растворовъ и притомъ въ весьма чистомъ видѣ. Примѣсь сѣрнокислаго натрія узнается подкисленіемъ раствора испытуемой соли соляной кислотой и, послѣ фильтрованія, пробой азотнокислымъ баріемъ: бѣлый осадокъ.

Натрій сѣрнокислый, $Na^2SO^4 + 10H^2O$, сѣрнонатровая соль, Глауберова соль, сульфатъ; *л.* natrium sulfuricum, sal mirabile Glauberi; *ф.* sulfate de sodium,

sel de Glauber; *н.* Natriumsulfat, schwefelsaures Natrium, Glaubersalz; *а.* sulphate of soda, sodic sulphate, Glauber's salt, salt cake.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C —35,96%, при 30° —184%, при 34°C —412,2%, при болѣе высокихъ температурахъ выдѣляется безводная соль. Раствореніе сопровождается значительнымъ пониженіемъ температуры.

Натрій сульфѳо-сурмянокислый, $\text{Na}^3\text{SbS}^4 + 9\text{H}^2\text{O}$, Шлиппова соль, тиоортосурмянонатровая соль; *л.* natrium-sulphantimoniat; *ф.* sulfantimoniate de sodium, sel de Schlippe; *н.* Schwefelantimon-Schwefelnatrium, Antimonsulfid-Schwefelnatrium, Schlipp'sches Salz; *а.* sodium thioantimoniate, sodium sulphantimoniate, Schlipp's salt.

Кристаллизуется въ большихъ желтоватыхъ тетраэдрахъ, бурѳующихъ на воздухѣ, вслѣдствіе окисленія сѣры и распаденія соединенія; сохраняется подъ слоемъ спирта. Растворяется въ водѣ при 15°C —33%, значительно больше въ горячей; не растворяется въ спиртѣ. Чернить негативы, усиленные сулемой.

Натрій углекислый, $\text{Na}^2\text{CO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$, угленатріевая соль, сода; *л.* natrium carbonicum, carbonas natri, sal sodae depuratus; *ф.* carbonate de soude carbonate sodique, sel de soude, natron, cristeaux, soude, naturelle; *н.* kohlensaures Natron, Natriumcarbonat, Soda, Natron; *а.* carbonate of soda, sodium carbonate, soda.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, выѣтривающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 0°C —23%, при 10°C —40,94%, при 20°C —92,82%, при 25°C —149,13%, при 30°C —273,64%, при 40°C —1143%; обезвоженная соль растворяется въ водѣ при 0°C —7%, при 10°C —17%, при 20°C —26%, при 30°C —36%; въ глицеринѣ 08%; не растворяется въ спиртѣ. Въ среднемъ, количество углекислаго натрія въ проявителяхъ слѣдующее: на 1 гр. пирогаллола—

3—4 гр., гидрохинона—5—8 гр., эйконогена—3—5 гр. Примѣсь сѣрнокислыхъ солей узнается пробой раствора, подкисленнаго азотной кислотой, хлористымъ баріемъ: бѣлый осадокъ; примѣсь желѣза—желѣзисто-синеродистымъ калиемъ, кальція—щавелевокислымъ аммоніемъ.

Натрій углекислый, кислый — см. натрій двууглекислый.

Натрій уксусно-вольфрамвокислый, $Na^2Wo^4 + NaC^2H^3O^2$; л. natrium aceto-wolframicum; ф. aceto-tungstate de soude; н. aceto-wolframsaures Kali; а. sodium aceto-tungstate, aceto-tungstate of sodium.

Кристаллизуется въ мелкихъ, безцвѣтныхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ. Ядовитъ.

Натрій уксуснокислый, $NaC^2H^3O^2 + 3H^2O$, уксусно-натріевая соль, натрій-ацетатъ; л. natrium aceticum, terra foliata tartari crystallisata; ф. acetate de soude, terre foliée minérale; н. essigsaures Natron, Natriumacetat; а. acetate of sodium, sodium acetate.

Кристаллизуется въ большихъ бѣлыхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 28% , въ кипящей — 204% , въ спиртѣ — 45% ; нерастворимъ въ эфирѣ. Плавится при $310^{\circ}C$, превращаясь въ волокнистую сѣроватую массу. Предпочитается дважды плавленная соль, такъ какъ при этомъ разрушаются муравьинокислыя соли и органическія примѣси, дѣйствующія возстановляющимъ образомъ на соли золота. Вредная примѣсь свинца открывается сѣрнистокислымъ аммоніемъ: растворъ чернѣетъ. Осадокъ, при обработкѣ раствора азотнокислымъ серебромъ, указываетъ на примѣсь хлористыхъ и сѣрнокислыхъ солей.

Натрій фосфорноватистокислый, $NaH^2PO^2 + H^2O$; л. natrium hypophosphorosum; ф. hypophosphite de sodium;

н. Natriumhypophosphit, unterphosphorigsaures Natron; sodium hypophosphite, hypophosphite of sodium,

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ, блестящихъ табличкахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, нѣсколько труднѣе въ спиртѣ. Дѣйствуетъ въ качествѣ восстановителя, переводя, напр., при нагреваніи хлорную пластину въ хлористую (виражъ), а при избыткѣ и въ металлическую.

Натрій фосфорнокислый, $Na^2HPO^4 + 12H^2O$, ортофосфорнодвунатровая соль, обыкновенная фосфорнонатріевая соль; *л.* natrium phosphoricum; *ф.* phosphate de soude, phosphate bibasique de sodium; *н.* phosphorsaures Natron, Natriumphosphat, Binatrium-orthophosphat, Perlsalz; *а.* phosphate of sodium, — of soda, hydric disodic phosphate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, выветривающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ —15%, въ кипящей—260%; обезвоженная соль растворяется при $0^\circ C$ —2,5%, при $10^\circ C$ —3,9%, при $20^\circ C$ —9,3%, при $40^\circ C$ —63,9%, при $80^\circ C$ —96,3%, въ кипящей—99,2%; не растворяется въ спиртѣ. При появленіи предохраняетъ отъ вуали: если передъ проявленіемъ погрузить броможелатинную пластинку въ 5% растворъ, то затѣмъ ее можно проявлять въ очень концентрированномъ проявителѣ и ускорять, такимъ образомъ, процессъ проявленія.

Натрій фталевокислый, $NaC^8H^5O^4$; *л.* natrium phtalicum; *ф.* phtalate de soude; phtalsaures Natron, Natriumphtalat; *а.* sodium phtalate, phtalate of sodium.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ и спиртѣ, показывая слабощелочную реакцію.

Натрій хлористый, $NaCl$, поваренная соль, кухонная соль, каменная соль, морская соль; *л.* natrium

chloratum, natrium muriaticum, sal culinare, murias sodae; *ф.* chlorure de sodium, muriate de soude, sel marin, sel gemme, sel, sel commun, sel de cuisine, sel de roche, salmare; *н.* Chlornatrium, Natriumchlorid, salzsaures Natron, Kochsalz, Seesalz, Steinsalz, Baisalz; *а.* chloride of sodium, sodic chloride, culinary salt, common salt, salt, sea-salt, rock-salt, marine-salt, sal gem.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ кубахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 0°C —35,5%, при 10°C —35,7%, при 15°C —35,9%, при 20°C —36%, при 40°C —36,6%, при 60°C —37,2%, при 80°C —38,2%, въ кипящей—39,6%, въ глицеринѣ—20%; не растворяется въ крѣпкомъ спиртѣ. Примѣсь извести узнается щавелевокислымъ калиемъ; примѣсь солей магнезіи—хлористымъ аммоніемъ и фосфорнокислымъ натріемъ; примѣсь сѣрникоислыхъ солей—азотнокислымъ баріемъ: во всѣхъ случаяхъ—бѣлый осадокъ.

Натрій щавелевокислый, $\text{Na}^2\text{C}^2\text{O}^4$; natrium oxalicum; *ф.* oxalate de saude, oxalate de sodium; *н.* oxalsaures Natron, Natriumoxalat; *а.* sodium oxalate, oxalate of sodium.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ блестящихъ иглахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C —3,4%, въ кипящей—7%. Ядовитъ.

Натрій янтарнокислый, $\text{Na}^2\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^4 + 6\text{H}^2\text{O}$; *л.* natrium succinicum; *ф.* succinate de sodium; *н.* bernsteinsaures Natrium, Natriumsuccinat; *а.* succinate of sodium, sodium succinate.

Кристаллизуется въ прозрачныхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ; не растворяется въ эфирѣ.

Натръ ѣдкій, NHO , гидратъ окиси натрія; *л.* natrium oxydatum hydricum, natrum causticum, soda caustica;

ф. soude caustique, hydrate de sodium; *н.* Aetznatron, Natriumhydroxyd, Natriumoxydhydrat, Natronhydrat, kaustische Soda; *а.* caustic soda, sodium hydrate, hydrate of soda, hydrated oxide of sodium, sodic hydrate,

Бѣлая, не прозрачная масса съ волокнистымъ строе-
нiемъ, расплывающаяся на воздухъ. Растворяется въ
водѣ при 15°C—48⁰/о, при 32°C—73⁰/о, при 55°C—
100⁰/о, въ кипящей—210⁰/о; крайне легко раство-
ряется въ глицеринѣ; не растворяется въ эфирѣ. Ра-
створяетъ жиры и т. п. На воздухъ поглощаетъ ки-
слоту и превращается въ угленатровую соль. По-
слѣдняя является почти постоянной примѣсью продаж-
наго продукта; содержитъ также нерѣдко примѣси
хлористаго натрія, глинозема и сѣрнатровой соли.

Натрія, гидратъ окиси — см. натръ ѣдкій.

Натрооловянная соль — см. натрій оловянноокислый.

Нашатырь — см. аммоній хлористый,

Нефть, петролеумъ, горное масло, земляной деготь,
каменное масло, минеральное масло; *л.* oleum
petrae; *ф.* naphte, essence—, huile de petrole, petrole,
bitume liquide, huile minerale, huile de pierre; *н.* Na-
phtha, Petroleum, Steinöl, Berdöl, Felsenöl; *а.* naphtha,
rock-oil, mineraloil, seneca-oil, petre-oil.

Тяжелая маслянистая жидкость, представляющая со-
бой смѣсь различныхъ углеводородовъ. Растворяется
въ спиртѣ, эфирѣ, эфирныхъ маслахъ и т. п.; не ра-
створяется въ водѣ. Растворяетъ смолы.

При перегонкѣ даетъ рядъ продуктовъ: газولينъ,
бензинъ, керосинъ, параффинъ и др.

Нитроклѣтчатки, $C^6H^{10-m}(NO^2)^mO^8$; *ф.* pyroxyles, cellu-
loses nitriques; *н.* Schiessbaumwolle; *а.* nitro cellulose.

Подъ нитроклѣтчатками подразумѣваютъ азотные
эфиры клѣтчатки. Въ фотографической практикѣ упо-
требляются изъ нихъ лишь тѣ, которые растворимы

въ смѣси спирта и эфира. Эти послѣдніе, въ зависимости отъ способа приготовленія, получаютъ или въ видѣ ваты (нитрированіе при низкой температурѣ), или въ видѣ бѣлаго порошка (нитрир. при высокой температур.). Первые наиболѣе пригодны для мокраго коллодіоннаго способа, вторые — для сухого способа и эмульсій. Впрочемъ, первые, съ теченіемъ времени, переходятъ во вторые (старый коллодіонъ).

Для приготовленія коллодія обыкновенно берутъ фотоксилинъ, двунитроклѣтчатку, $C^6H^8(NO^2)^2O^5$ (ф. photoxylene; н. Photoxillin; а. photoxylline). Онъ легко растворяется въ смѣси спирта и эфира, уксусной кислотѣ, ацетонѣ, уксуснокисломъ амилѣ. Съ теченіемъ времени разлагается.

Пироксилинъ, $C^6H^7(NO^2)^3O^5$, тринитроклѣтчатка (взрывчатая хлопчатая бумага, гремучая вата, хлопчатобумажный порошокъ, нитроцеллюлоза; ф. coton poudre, pyroxyle, pyroxyline, xyloïdine, cellulose nitrée, coton fulminant, coton azotique, nitrocellulose; н. Schiessbaumwolle, Pyroxilin, Pyroxylol, Balistoxyl, explosirende Baumwolle; а. gun-cotton, explosive cotton, fulminating cotton) не употребляется въ фотографіи, хотя его названіе и синонимы весьма часто отождествляются съ фотоксилиномъ. Целлюлоидъ есть смѣсь нитроклѣтчатки съ камфорой, дѣлающаяся при $125^{\circ}C$ пластическою.



Оленерожная соль — см. аммоній углекислый.

Оленьяго рога соль — см. аммоній углекислый.

Олово металлическое; Sn.; л. stannum; ф. etain; н. Zinn; а. tin.

Бѣлый, мягкій и легкоплавкій металлъ, не измѣняющійся на воздухѣ. Плавится при $228^{\circ}C$. Растворяется въ большинствѣ кислотъ. Олово въ такихъ листахъ носитъ названіе станіоля, листового олова, оло-

вянной фольги (stanniolum; etain battu, etain en feuilles, paillons d'etain; Stanniol, Blattzinn, Zinnfolie; tin-foil, leaf-tin).

Олово хлористое, $SnCl^2 + 2H^2O$, полухлористое олово, двухлористое олово, оловянная соль, композиція, физикъ; л. stannum chloratum, chloretum stannosum, stannum muriaticum, butyrum stanni; ф. protochlorure d'etain, chlorure stanneux, sel d'etain, beurre d'etain; н. Zinnchlorür, Zinnsalz, Zinnsolution, Zinnbutter, Physik, Composition, Einfach-Chlorzinn, Rosiersalz, Rosasaure; а protochloride of tinn, stannous chloride, tin-salt, tin-butter.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $270^{\circ}/_{\circ}$, въ кипящей разлагается; легко растворяется въ спиртѣ. Водные растворы поглощаютъ на воздухѣ кислородъ и выделяютъ бѣлый осадокъ (окись олова). Дѣйствуетъ, какъ сильное восстанавливающее средство, выделяя въ металлическомъ видѣ даже ртуть. Ядовито.

Оловянная соль — см. олово хлористое.

Оранжевая метиловая III — см. геліантинъ.

Орлеанъ, року, орлянка; л. orleana; ф. grosou, gousou, anetto, achiotte, н. Orlean, Anotto; а. arnotto, anoto, annoto.

Красильный матеріалъ изъ плодовъ Bixa Orellana, выпускаемый въ продажу въ видѣ коричневаго тѣста. Лучшій сортъ носить названіе биксина. Нерѣдко содержитъ примѣси толченаго кирпича, болюса и т. п.

Орлянка — см. орлеанъ.

Ортофосфорно-двунаТРОВАЯ соль — см. натрій фосфорно-кислый.

Орѣшковая кислота — см. галловая кислота.

Осмій хлористый, амміачный, $OsCl^2_4NH^3+2H^2O$, желтая соль Фреми; л. osmium chloratum ammoniatum; ф. chlorure d'osmium ammoniacal jaune, chlorure jaune de Fremy; н. Osmiumchlorammonium; а. osmium chloride and ammonia.

Кристаллизуется въ желтыхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ.

II

Палладій азотнокислый, $Pd(NO^3)^2$; л. palladium nitricum, ф. nitrate de palladium; н. Palladiumnitrat; а. nitrate of palladium.

Темно-красная, кристаллическая масса. Легко растворяется въ водѣ. При дѣйствіи амміака растворъ выдѣляетъ осадокъ, растворяющійся въ избыткѣ реактива. При осторожномъ выпариваніи, такой растворъ образуетъ безцвѣтныя таблички амміачной азотно-палладіевой соли.

Палладій двухлористый — см. палладій хлорный.

Палладій хлористый, $PdCl^2+2H^2O$; л. palladium chloratum, palladium muriaticum; ф. chlorure palladeux, chlorure de palladium; н. Palladiumchlorür; а. palladium chloride, chloride of palladium.

Кристаллизуется въ темно-коричневыхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ и спиртѣ. При накаливаніи обезвоживается и частью разлагается, выдѣляя соляную кислоту. Переводитъ металлическое серебро въ хлористое (усиленіе коллодіонныхъ негативовъ).

Палладій хлорный, $PdCl^4$, палладій двухлористый; л. palladium bichloratum; ф. bichlorure de palladium, chlorure paladique; н. Palladiumchlorid; а. palladium bichloride.

Извѣстенъ лишь въ растворѣ—черно-коричневая жидкость. При раствореніи въ водѣ и при выпариваніи разлагается, выдѣляя хлоръ и превращаясь въ хлористый палладій. Вирируетъ изображенія на коллодіонныхъ эмульсіяхъ.

Панама, панамская корка; л. cortex Quillajae, Panama; ф. bois de Panama; н. Panama, Panamarinde; а. Panama, Panama-bark.

Кора растенія Quillaja saponaria. Отваръ, смѣшанный со спиртомъ, образуетъ лакъ, облегчающій ретушь водяными красками отпечатковъ на альбуминныхъ и желатинированныхъ бумагахъ.

Парамидофиноль, $OH.C^6H^4.NH^2$ параамидооксибензолъ; л. paramidophenolum; ф. paramidophénol, oханiline; н. Paramidophenol, Paraamidooxybenzol; а. paramidophenol, paraamidoxybenzole.

Кристаллизуется въ тонкихъ блестящихъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ —1,2%, нѣсколько больше въ горячей; въ спиртѣ—4,5%; труднѣе въ эфирѣ; легко растворяется въ щелочахъ. Растворы въ присутствіи послѣднихъ окрашиваются въ фіолетово-красный цвѣтъ; сѣрнистокислый натрій задерживаетъ это окрашиваніе. Энергичный проявитель. Съ кислотами и со щелочами образуетъ рядъ соединений, также дѣйствующихъ въ качествѣ проявителей.

Парамидофенолъ хлористоводородный, $OH.C^6H^4.NH^2.HCl$; л. paramidophenolum hydrochloricum; ф. chlorhydrate de paramidophenol; н. salzsaures Paramidophenol; а. paramidophenol hydrochlorate.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ иглообразныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —71,5%; въ спиртѣ—10%. Въ присутствіи щелочи и сѣрнистокислаго натрія энергично восстанавливаетъ соли серебра.

Парамидофенолятъ натрія, $ONa.C^6H^4NH^2$; *ф.* paramidophenolate de sodium; *н.* Natrium-Paramidophenol; *а.* paramidophenol sodium.

Безцвѣтное кристаллическое соединеніе, легко растворимое въ водѣ. Въ смѣси съ кислымъ сѣрнистокислымъ натріемъ представляетъ энергичный проявитель. Этотъ проявитель, въ сильно концентрированномъ видѣ, выпускается въ продажу подъ названіемъ «родиналя». Домашнимъ способомъ его готовятъ, смѣшивая въ равныхъ объемахъ кипящіе 30% растворъ кислой сѣрнистонатріевой соли и 10% растворъ хлористоводороднаго парамидофенола, а затѣмъ нейтрализуя смѣсь насыщеннымъ растворомъ ѣдкаго натра, до тѣхъ поръ, пока получаемый въ началѣ осадокъ не растворится вновь.

Парафенилендіаминъ, $C^6H^4(NH^2)^2$, діамидобензолъ; *л.* diamidobenzolum (para); *ф.* paraphenyléndiamine, diamidobensole; *н.* Paraphenilendiamin; *а.* paraphenylendiamine, diamidobensole.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Въ смѣси со щелочью (безъ сѣрнистокислыхъ солей) представляетъ хорошій проявитель.

Параффинъ; *л.* paraffinum; *ф.* paraffine, ceresine, belmontine; *н.* festes Paraffin; *а.* paraffine.

Бѣлое, просвѣчивающее вещество — продуктъ сухой перегонки каменнаго угля, торфа, нефтяныхъ остатковъ и пр. Не растворяется въ водѣ; трудно растворяется въ холодномъ спиртѣ, въ кипящемъ — 35%; легко растворяетъ въ скипидарѣ, ксилолѣ, тоуолѣ и эфирныхъ маслахъ. Плавится при $35^{\circ}C$ — $55^{\circ}C$. При продолжительномъ нагрѣваніи образуетъ желтую, болѣе вязкую массу. Параффинъ изъ нефтяныхъ остатковъ носитъ также названіе нефтяного воска.

Пеонинъ, $(NH^3)^2C^{19}H^{14}O^3$, красный кораллинъ, прочный пеонинъ; *ф.* peonine; *н.* Päonin, rothes Corralin; *а.* paeonin.

Красная анилиновая краска. Кристаллизуется въ темно-красныхъ иглахъ. Не растворяется въ водѣ; растворяется въ спиртѣ и уксусной кислотѣ. Очувствуетъ эмульсію къ желтымъ лучамъ близкимъ къ С.

Печень сѣрная; *л.* hepar sulphuris; *ф.* foie de soufre; *н.* Schwefelleber; *а.* sulphur-liver, liver of sulphur.

Буро-желтая масса, представляющая собой сплавъ поташа съ сѣрой. Въ зависимости отъ температуры, при которой происходило сплавление, состоитъ или изъ сѣрноватистокаліевой, или изъ сѣрнокаліевой соли и многосѣрнистаго калия. Расплывается на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ. Осаждаетъ изъ растворовъ серебро (см. калий трехсѣрнистый, услов. осажденія).

Пикриновая кислота, $C^6H^2(NO^2)^3OH$, тринитрофеноль; *л.* acidum picrinicum, — picronitricum, — carbazoticum; *ф.* acide picrique, trinitrophenol, acide carbazotique, jaune amer de Welter, acide nitrophénisique; *н.* Picrinsäure, Trinitrophenol, Picrinsalpetersäure, Trinitrokarbolsäure, Welter's Bitter, Kohlenstickstoffsäure, Bittersäure; *а.* picric acid, trinitrophenic acid, nitrophenisic acid.

Кристаллизуется въ свѣтло-желтыхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ —1%, въ кипящей—5%; растворяется также въ спиртѣ, эфирѣ, бензолѣ, ксилолѣ и др. Ядовита.

Пирогаллоль, $C^6H^3(OH)^3$, пирогалловая кислота, пирогаллинъ; *л.* acidum pyrogallicum; *ф.* pyrogallol, acide pyrogallique, pyro; *н.* Pyrogall, Pyrogallol, Pyrogallussäure, Brenzgallussäure; *а.* pyrogallic acid, pyro.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ шелковистыхъ иглахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $15^\circ C$ — 40%, значительно больше въ кипящей,

спиртъ и эфиръ. Растворы быстро бурьютъ на воздухъ, въ особенности въ присутствіи щелочи. Энергично возстановляетъ соли серебра, золота и платины. Часто фальсифицируется галловой кислотой; эту примѣсь открываютъ, растворяя пробу въ водѣ: галловая кислота, какъ трудно растворимая, остается въ осадкѣ. Окисныя соли желѣза окрашиваютъ растворы ея въ красный цвѣтъ, закисныя — въ синій. Сильный ядъ.

Пирокатехинъ, $C^6H^4(OH)^2$, оксифеновая кислота; л. pyrocatechinum; ф. pyrocatechine, oxurphenol, acide pyrocatechique, acide pyromorintannique; н. Pyrocatechin, Brenzcatechin, Oxurphensäure; а. pyrocatechin, catechol, oxurphenic acid.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ или слегка буроватыхъ квадратныхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ, спиртъ и эфиръ. Растворы поглощаютъ кислородъ изъ воздуха и окрашиваются сперва въ зеленый, а затѣмъ въ черный цвѣтъ. Возстановляетъ соли серебра, золота и платины. Окисныя соли желѣза окрашиваютъ растворы въ темнозеленый цвѣтъ, закисныя — не производятъ никакой окраски.

Пироксилинъ — см. нитроклѣтчатки.

Пиронафтолъ, $OH.C^{10}H^5.(NH^2)(SO^3H)$, амидо-β-нафтилъ-β-моносulfокислота; л. pyronaphtolum; ф. pyronaphtol; н. Pyronaphtol; а. pyronaphtole.

Кристаллизуется въ блестящихъ, розоватыхъ табличкахъ. Трудно растворяется въ водѣ, легко въ растворѣ сѣрнистокислаго натрія. Растворы не измѣняются на воздухъ; въ смѣси съ углекислой щелочью возстановляютъ соли серебра.

Платина хлорная, $PtCl^4 + 5H^2O$, четырехлористая платина; л. platinum chloratum; ф. bichlorure de platine, chlorure platinique, perchlorure de platine, tetrachlorure de platine; н. Chlorplatin, Platinchlorid, Platintetrachlorid;

a. platine chloride, bichloride of platinum, tetrachloride of platinum.

Кристаллизуется въ коричнево-красныхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ (17%?) и спиртѣ. Щавелевокислая, виннокислая, лимоннокислая, фосфорноватистокислая соли, пирогаллолъ, гидрохинонъ и др. переводятъ ее въ хлористую соль (виражъ). Въ присутствіи кислотъ эта реакція идетъ медленнѣе, хотя съ другой стороны такіе растворы легче возстановляютъ серебро.

Плаунный порошокъ — см. ликоподій.

Поваренная соль — см. натрій хлористый.

Поташъ — см. калий углекислый.

Поташно-амміачная хромокислая соль — см. двойная хромокислая соль калия и аммонія.

Препаровочная, препаратная соль — см. натрій оловянно-кислый.

Примулинъ, сульфокислота основанія $C^{14}H^{10}N^2S^2$ и дигидротолуидина $C^{14}H^{12}N^2S$; *ф.* primuline, polychromine, sulfine, auréoline; *н.* Primulin; *а.* primuline.

Желтый аморфный порошокъ. Растворяется въ горячей водѣ. Становится чувствительнымъ къ свѣту послѣ дѣйствія азотистокислой соли (образование діазосоединенія). Растворы дѣйствуютъ въ качествѣ ортохроматизирующихъ (изготовление снимковъ въ естествен. цвѣтахъ).

Р

Резорцинъ, $C^6H^4(OH^2)$, резорцинъ, метадіоксибензолъ; *л.* resorcinum; *ф.* resocine, métadiphénol; *н.* Resorcin, Metadioxybenzol; *а.* resorcin.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, изъ растворовъ въ бензолѣ — въ шелковистыхъ иглахъ. Ра-

створяется въ водѣ при 15°C — $86,4\%$, въ кипящей— 228% ; растворимъ также въ спиртѣ, эфирѣ и бензолѣ. Возстановляетъ соли серебра и, въ смѣси со щелочью, дѣйствуетъ въ качествѣ медленнаго проявителя.

Родиналь — см. парамидофенолятъ натрія.

Року — см. орлеанъ.

Росный ладанъ — см. смола бензойная.

Ртуть двухлористая — см. ртуть хлорная.

Ртуть двуіодистая—см. ртуть іодная.

Ртуть іодная, HgI^2 , двуіодистая ртуть; л. hydrargyrum bijodatatum; ф. iodure mercurique, iodure de mercure; н. Iodquecksilber, Quecksilberjodid, Mercurijodid; а. iodide of mercury, mercuric iodide.

Кристаллизуется въ красныхъ квадратныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $0,6\%$, въ холодномъ спиртѣ— $0,8\%$, въ кипящемъ— 8% ; въ эфирѣ— $1,3\%$; легко растворяется въ іодистомъ калиѣ, сулемѣ, нашатырѣ и пр. Переводитъ серебро въ іодистую соль (усиливаніе негативовъ). Ядовита.

Ртуть однохлористая, Hg^2Cl^2 , хлористая ртуть, каломель, л. hydrargyrum chloratum, calomelas; ф. calomel, chlorure mercurieux, protochlorure de mercure; н. Kalomel, Calomel, Quecksilberchlorür, Mercurochlorid; а. calomel, mercurous chloride, subchloride of mercury.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ призмахъ, бурѣющихъ на свѣту. Не растворяется въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ.

Ртуть хлорная, HgCl^2 , двухлористая ртуть, сулема; л. hydrargyrum bichloratum, hydrargyrum muriaticum corrosivum, hydrargyri perchloridum, mercurius subimatus corrosivus; ф. bichlorure de mercure, chlorure mercurique, sublimé corrosif; н. Quecksilberchlorid, Merkurichlorid, Chlorquecksilber, Sublimat, Doppeltchlorqueck-

silber; *а.* chloride of mercury, bichloride of mercury, corrosive sublimate, mercuric chloride, muriate of mercury.

Кристаллизуется въ большихъ безцвѣтныхъ призмахъ или иглахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 0°C —5,7%, при 10°C —6,6%, при 20°C —7,4%, при 40°C —9,6%, при 60°C —13,7%, при 80°C —24%, при 90°C —37%, въ кипящей—54%, въ холодномъ спиртѣ—33%, въ кипящемъ—90%, въ эфирѣ и соляной кислотѣ—25%. Степень растворимости въ водѣ повышается въ присутствіи кислотъ и хлористыхъ щелочныхъ солей. Переводитъ металлическое серебро въ хлористое (усиливаніе). Очень слабые растворы въ присутствіи хлористаго натрія обнаруживаютъ способность измѣнять окраску изображенія, вирированного золотомъ и затѣмъ фиксированнаго.

С

Салициловая кислота, $\text{OH} \cdot \text{C}^6\text{H}^4 \cdot \text{CO}^2\text{H}$, ортооксибензойная кислота; *л.* acidum salicylicum; *ф.* acide salicylique, acide oxybenzoïque; *н.* Salicylsäure, Spirsäure; *а.* salicylic acid, spinoylic acid.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ четырехстороннихъ призмахъ, изъ горячей воды—въ длинныхъ шелковистыхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C —0,225%, при 40°C —0,55%, при 75°C —2,55%, въ кипящей—7,925%; въ абсолютномъ спиртѣ—49,63%, въ 90°C —42,09%; въ эфирѣ—50,48%; легко растворяется въ хлороформѣ и бензолѣ. Обладаетъ сильными антисептическими свойствами. Въ количествѣ 0,001 гр., предохраняетъ отъ порчи пирогалловый проявитель.

Сандаракъ; *л.* sandaraca, resina—, gummi sandaraca; *ф.* sandaraque, sandarace, vernis sec, gomme de genévrier; *н.* Sandarak, Wachholderharz; *а.* sandarach, sandarac.

Сжущенный сокъ растеній *Callitris quadrivalvis* или

Thuia articulata. Желтое, хрупкое смолистое вещество съ раковистымъ изломомъ. Состоитъ изъ трехъ смолъ: α — $C^{40}H^{62}O^6$, трудной растворимой въ спиртѣ, β — $C^{40}H^{62}O^6$, легко растворимой въ спиртѣ и заключающейся въ немъ въ количествѣ 67%, и наконецъ γ — $C^{40}H^{60}O^6$, растворимой въ горячемъ спиртѣ. Всѣ онѣ нерастворимы въ водѣ и, помимо спирта, легко растворяются въ эфирѣ и бензолѣ.

Сафранинъ, ($C^{21}H^{20}N^4$); л. safranin; ф. safranine; н. Safranin; а. safranine.

Кристаллизуется въ коричневато-красныхъ призмахъ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ; не растворяется въ эфирѣ. Одинъ изъ лучшихъ чувствителей къ зеленымъ лучамъ.

Сахаръ виноградный — см. глюкоза (правая).

Сахаръ крахмальный — см. глюкоза (правая).

Сахаръ молочный — см. лактоза.

Сахаръ обыкновенный, $C^{12}H^{22}O^{11}$, тростниковый сахаръ, свекловичный сахаръ, сахароза; л. saccharum; ф. sucre, saccharose; н. Zucker, Rohzucker; а. sugar.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 0°C — 65,6%, при 15°C — 66,1%, при 30°C — 69,8%, при 40°C — 75,8%, при 50°C — 82,7%, въ кипящей — во всѣхъ отношеніяхъ; въ спиртѣ 40° — 74,9%, 60° — 49,9%, 80° — 13,3%, 90° — 2,3%, не растворяется въ безводномъ. При 160°C расплавляется въ безцвѣтную жидкость, застывающую при охлажденіи въ стеклообразную массу — леденецъ (сахаръ-кандидъ; sucre-candi; Zuckerkand, Kandis; sugar sandy); такой сахаръ съ теченіемъ времени опять становится кристалличнымъ. При продолжительномъ плавленіи теряетъ воду и превращается въ коричневое, аморфное вещество — карамель. Ра-

створы сахара растворяютъ значительное количество извести, барита, магнезін, окиси свинца — веществъ крайне трудно растворимыхъ въ водѣ. Растворы солей золота, платины, серебра, мѣди и т. п., при нагрѣваніи съ сахаромъ восстанавливаются до металловъ. Въ проявителѣ съ щавелевокислымъ желѣзомъ дѣйствуетъ въ качествѣ замедлителя, давая, вмѣстѣ съ тѣмъ, въ высшей степени блестящія изображенія.

Сахаръ свинцовый — см. свинецъ уксуснокислый.

Свинецъ азотистокислый, $Pb(NO^2)^2$. $3PbO$, основная азотистосвинцовая соль; л. *plumbum nitrosum*; ф. *nitrite de plomb*, *azotite de plomb*; н. *salpetrigsaures Blei*; а. *nitrite of lead*, *azotite of lead*.

Кристаллизуется въ золотистыхъ табличкахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $0,7\%$, въ кипящей — 3% ; не растворяется въ спиртѣ. Будучи прибавленъ къ серебрующей ваннѣ, даетъ сильно контрастные коллодіонные негативы, при проявленіи ихъ желѣзнымъ или галловымъ проявителями.

Свинецъ азотнокислый, $Pb(NO^3)^2$, азотно-свинцовая соль; л. *plumbum nitricum*; ф. *nitrate de plomb*, *azotate de plomb*; н. *salpetersaures Bleioxyd*, *Bleinitrat*, *Bleisalpeter*; а. *plumbic nitrate*, *nitrate of lead*.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ, тусклыхъ октаэдрахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ — 39% , при $10^{\circ}C$ — 48% , при $20^{\circ}C$ — 56% , при $40^{\circ}C$ — 75% , при $70^{\circ}C$ — 105% , въ кипящей — 139% ; не растворяется въ спиртѣ. Въ выражахъ дѣйствуетъ въ качествѣ ускорителя, дѣлая ихъ вмѣстѣ съ тѣмъ чувствительными къ свѣту.

Свинецъ уксуснокислый, $Pb(C^2H^3O^2)^2 + 3H^2O$, средняя уксусно-свинцовая соль, свинцовый сахаръ, сахаръ-сатурнъ; л. *plumbum aceticum*, *saccharum Saturni*; ф. *acetate de plomb*, *sel—, sucre de Saturne*, *diacetate de plomb*; н. *Bleiacetat*, *essigsures Bleioxyd*,

Bleizucker, Bleizalz; *α.* plumbic diacetate, acetate of lead, sugar of lead.

Кристаллизуется въ блестящихъ табличкахъ или иглахъ, слегка вывѣтривающихся на воздухъ и разлагающихся. Растворяется въ водѣ при 15°C — 66% , въ кипящей — 200% ; въ спиртѣ — 12% ; не растворяется въ эфирѣ. Растворы обнаруживаютъ кислую реакцію и въ присутствіи сѣрноватистокислаго натрія вирируютъ и фиксируютъ. Усиливаетъ изображеніе на коллодіи (см. свинецъ азотистокислый). Сильный ядъ.

Сейгнетова соль — см. двойная виннокислая соль калия и натрія.

Селитра — см. калий азотнокислый.

Селитряная кислота — см. азотная кислота.

Серебра эозинатъ — см. эозинъ.

Серебра эритрозинатъ — см. эритрозинъ.

Серебро, *Ag.*; *л.* argentum; *ф.* argent; *н.* Silber; *α.* silver.

Бѣлый, мягкій металлъ, плавящійся при 1000°C . Не измѣняется водою. Растворяется въ кислотахъ, въ особенности легко въ азотной. Соединяется прямо съ бромомъ, іодомъ, хлоромъ, сѣрой и мышьякомъ; хлористыя и синеродистыя соли превращаютъ его въ хлористую и двойную синеродистую соли.

При фотографическихъ работахъ почти 90% серебра пропадаетъ, оставаясь въ фиксирующихъ и промывныхъ ваннахъ, обрѣзкахъ и т. п. Изъ промывныхъ водъ серебро извлекаютъ осажда его сперва въ видѣ хлористой соли хлористымъ натріемъ, а затѣмъ нагревая полученный осадокъ съ 70 ч. мѣла и 1 ч. угля въ тиглѣ до краснаго каленія. Обрѣзки, испорченные отпечатки и т. п. сжигаютъ и золу плавятъ съ 1 ч. поташа и $\frac{1}{4}$ ч. тонкаго песку; въ

этомъ и въ предъидущемъ случаѣ серебро получается въ видѣ королька. Фиксирующія ванны выдѣляютъ серебро въ очень чистомъ состояніи, въ видѣ чернаго порошка, если ихъ кипятить съ свѣжеприготовленнымъ щавелевожелѣзнымъ проявителемъ.

Серебро азотистокислосое, $AgNO^2$, азотистосеребряная соль; л. *argentum nitrosum*; ф. *nitrite d'argent*, *azotite d'argent*; н. *salpetrigsaures Silber*, *Silbernitrit*; а. *nitrite of silver*, *silver nitrite*.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — $0,3\%$, нѣсколько больше въ горячей; не растворяется въ спиртѣ. Разлагается при $140^{\circ}C$.

Серебро азотнокислосое, $AgNO^3$, азотносеребряная соль, ляписъ, адскій камень; л. *argentum nitricum*, *lapis infernalis*; ф. *nitrate d'argent*, *azotate d'argent*, *pierre infernale*; н. *salpetersaures Silber*, *Silbernitrat*, *Silbersalpeter*, *Höllenstein*; а. *nitrate of silver*, *argentic nitrate*, *infernale stone*, *lunar caustic*.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ, не измѣняющихся на воздухѣ и чернѣющихъ отъ дѣйствія свѣта лишь въ присутствіи органическихъ веществъ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ — 122% , при $20^{\circ}C$ — 227% , при $40^{\circ}C$ — 390% , при $54^{\circ}C$ — 500% , при $60^{\circ}C$ — 540% , при $80^{\circ}C$ — 680% , при 85° — $714,28\%$, въ кипящей — 940% ; при $19^{\circ}C$ въ спиртѣ 95° — $3,8\%$, 80° — $10,3\%$, 70° — $22,1\%$, 60° — $30,5\%$, 50° — $35,78\%$, 40° — $56,4\%$, 30° — $73,7\%$, 20° — 107% ; при $30^{\circ}C$ въ 95° — $18,3\%$, въ 80° — 42% , въ 60° — 80% ; въ смѣси спирта съ эфиромъ 1:1 при $19^{\circ}C$ — $1,6\%$, въ смѣси 2:1 при $19^{\circ}C$ — $2,3\%$; растворимо также въ глицеринѣ. Плавится при температурѣ краснаго каленія. Расплавленная соль и отлитая въ видѣ палочекъ носятъ названіе ляписа. Растворы кристаллической соли показываютъ кислую реакцію, растворы плавленной почти нейтральны. Плавленная соль,

весьма часто фальсифицируется селитрой; такой препарат въ изломѣ мелко-зернистъ. Сильный ядъ.

Серебро азотнокислое, амміачное, $AgNO^3 2NH^3$; л. argentum nitricum ammoniatum; ф. nitrate d'argent ammoniacale; н. Silberoxyd-Ammoniak, Silberammonitrat; а. ammoniated nitrate of silver.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ табличкахъ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ. При нагреваніи выделяетъ амміакъ; отъ дѣйствія свѣта чернѣетъ (см. серебро гремучее).

Серебро бромистое, $AgBr$; л. argentum bromatum; ф. bromure d'argent; н. Bromsilber, Silberbromid; а. bromide of silver, silver bromide.

Въ зависимости отъ способовъ приготовленія, можетъ быть получаемое въ различныхъ видоизмѣненіяхъ, изъ которыхъ наиболѣе важными являются слѣдующія четыре: 1) соль въ видѣ бѣлыхъ или желтоватыхъ хлопьевъ, быстро чернѣющая отъ дѣйствія свѣта и разлагающаяся уксуснокислымъ аммоніемъ; 2) въ видѣ ярко-желтаго или сѣроватаго порошка; въ этомъ состояніи соль удерживаетъ воду и образуетъ родъ студня; 3) въ видѣ зеренъ; это видоизмѣненіе наиболѣе чувствительно къ свѣту; 4) въ кристаллическомъ состояніи, въ видѣ мельчайшихъ безцвѣтныхъ призмъ. Всѣ эти видоизмѣненія весьма мало растворимы въ водѣ и амміакѣ; легко растворяются въ сѣрноватистокисломъ натріи *) и аммоніи, ціанистомъ калии, роданистыхъ щелочныхъ соляхъ, бромистомъ калии и амміакѣ.

Нижеслѣдующія количества бромистыхъ солей превращаютъ 100 гр. азотнокислаго серебра въ 110,6 гр. бромистаго серебра: аммонія—55,5 гр.; натрія—59,9 гр., цинка 63,9 гр., калия—74,1 гр., желѣза—80 гр., кадмія,—99,5 гр., урана—114,9 гр.

*) Растворимость бромистаго серебра въ этой соли почти одинакова съ растворимостью въ ней хлористаго серебра (см. это слово).

Серебро виннокислое. $Ag^2C^4H^4O^6$; л. *argentum tartaricum*, ф. *tartrate d'argent*; н. *weinsaures Silberoxyd*; а. *tartrate of silver*.

Бѣлая, творожистая масса, легко разлагающаяся отъ дѣйствія свѣта. Не растворяется въ водѣ и амміакѣ.

Серебро гремучее; ф. *argent fulminant*, *fulminate d'argent*; н. *Knallsilber*; а. *fulminating silver*.

Подъ гремучимъ серебромъ подразумѣваютъ два соединенія, различныхъ по составу и образующихся при совершенно различныхъ условіяхъ. Первое изъ нихъ образуется въ тѣхъ случаяхъ, когда къ амміачному раствору ляписа прибавлено ѣдкое кали. Получаемое при этомъ черное вещество $Ag^2O^2NH^3$ (Говардово серебро), взрываетъ при малѣйшемъ треніи, даже подъ водою. Второе, состава $C^2N^2Ag^2O^2$ (гремуче-серебряная соль), образуется при нагрѣваніи ляписа съ азотной кислотой и спиртомъ, слѣд. можетъ, напр., образоваться при выпариваніи старыхъ серебрянныхъ каллодіонныхъ ваннъ. Это вещество мало растворимо въ водѣ (въ кипящей—2,77%) и поэтому легко осаждается, кристаллизуясь въ бѣлыхъ иглахъ, чернѣющихъ отъ дѣйствія свѣта и въ сухомъ состояніи взрывающихся отъ малѣйшаго толчка.

Серебро іодистое, AgI ; л. *argentum iodatum*; ф. *iodure d'argent*; н. *Iodsilber*, *Silberjodid*; а. *iodide of silver*, *silver iodide*.

Кристаллизуется въ мелкихъ, золотисто-желтыхъ призмахъ. Не растворяется въ водѣ и амміакѣ; легко растворяется въ сѣрноватистокислыхъ натріи и аммоніи, въ ціанистыхъ и роданистыхъ соляхъ щелочныхъ металловъ и іодистомъ калии. Чистая соль не разлагается свѣтомъ; легко разлагается въ присутствіи азотнокислаго серебра. Съ альбуминомъ, желатиной и нѣкоторыми смолами образуетъ соединенія.

Нижеслѣдующія количества іодистыхъ солей превращаютъ 100 гр. азотнокислаго серебра въ 138,3 гр.

іодистаго сребра: натрія—88,2 гр., аммонія—85,3 гр.,
калія—94,1 гр., кадмія—107,5 гр.

Серебро лимоннокислое, $Ag^2C^6H^6O^2$; л. *argentum citricum*; ф. *citrate d'argent*; н. *citronensaures Silber*, *Silbercitrat*; а. *citrate of silver*, *silver citrate*.

Бѣлое кристаллическое вещество, быстро восстанавливающееся при дѣйствіи свѣта. Не растворяется въ водѣ, растворяется въ амміакѣ, сѣрноватистокисломъ натріѣ и прочихъ растворителяхъ галоидныхъ солей сребра.

Серебро молочнокислое, $AgC^3H^5O^3$; л. *argentum lacticum*; ф. *lactate d'argent*; н. *Milchsaures Silber* а. *lactate of silver*, *silver lactate*.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ иглахъ, быстро чернѣющихъ отъ дѣйствія свѣта. Легко растворяется въ водѣ.

Серебро роговое — см. серебро хлористое.

Серебро сѣрнистое, Ag^2S ; л. *argentum sulfuratum*; ф. *sulfure d'argent*; н. *Schwefelsilber*, *Silbersulfid*, *Silberglanz*; а. *sulphide of silver*, *silver sulphide*, *sulphuret of silver*.

Черно-бурый, кристаллическій порошокъ, не растворимый въ водѣ и амміакѣ. Съ теченіемъ времени разлагается, чѣмъ и объясняется пожелтѣніе изображеній въ тѣхъ случаяхъ, когда это соединеніе входитъ въ его составъ.

Серебро сѣрноватистокислое, AgS^2O^3 ; л. *argentum hypsulphurosum*; ф. *hyposulphite d'argent*; н. *unterschwefligsaures Silber*, *Silberthiosulphat*; а. *hyposulphite of silver*, *silver thiosulphate*.

Непрочное и нерастворимое въ водѣ вещество грязно-сѣраго цвѣта. Растворяется въ сѣрноватистокисломъ натріи. Если этотъ послѣдній не находится въ избыткѣ, то соль легко разлагается на сѣрнистое

серебро и сѣрную кислоту. Бурые пятна на отпечаткахъ, запачканныхъ фиксажемъ, являются результатомъ этой реакціи.

Серебро углекислѣе, Ag^2CO^3 ; л. *argentum carbonicum*; ф. *carbonate d'argent*; н. *kohlensaures Silber*, *Silbercarbonat*; а. *carbonate of silver*.

Бѣлый кристаллическій порошокъ, возстановляющійся при дѣйствіи свѣта. Не растворяется въ водѣ, легко растворяется въ амміакѣ, образуя съ нимъ $Ag^2CO^24 NH^3$.

Серебро хлористое, $AgCl$, роговое серебро; л. *argentum chloratum*, *argentum muriaticum*, *hydrochloras argenti*; ф. *chlorure d'argent*, *argent corné*; н. *Chlorsilber*, *Silberchlorid*, *salzsaures Silber*; а. *chloride of silver*, *silver chloride*.

Кристаллизуется въ мелкихъ безцвѣтныхъ октаэдрахъ. Не растворяется въ водѣ; растворяется въ сѣрноватистокисломъ натріи: при $16^\circ C$ въ 100 к. с. 8% раствора — 1,26 гр., 16% — 2,5 гр., 20% — 3,2 гр., въ сѣрнистокисломъ натріи при $16^\circ C$ въ 100 к. с. 6% раствора — 0,15 гр., 16% — 0,3, 20% — 0,4%; растворяется также въ ціанистыхъ и роданистыхъ соляхъ щелочныхъ металловъ, тіосинаминѣ, тіокарбамидѣ и крѣпкой соляной кислотѣ. Дѣйствіемъ свѣта возстановляется въ металлическое серебро, превращаясь сперва въ бурофіолетовую полухлористую соль Ag^4Cl^3 и Ag^2Cl (л. *argentum protochloratum*; ф. *sous-chlorure d'argent violet*; н. *Silberchlorür*, *Silbersubchlorid*; а. *subchloride of silver*, *violet argentic chloride of silver*). Поглощаетъ въ значительномъ количествѣ амміачный газъ, образуя непрочную соль $Ag^2(NH^3)^2Cl^2$, съ альбуминомъ даетъ характерное полупрозрачное соединеніе.

Нижеслѣдующія количества хлористыхъ солей превращаютъ 100 гр. азотнокислаго серебра въ 84,4 гр. хлористаго: аммонія — 31,5 гр., натрія — 34,4 гр., калия — 43,8 гр.

Серебро щавелевокислое, $Ag^2C^2O^4$; л. *argentum oxalicum*; ф. *oxalate d'argent*; н. *oxalsaures Silber*, *Silberoxalat*; а. *silver oxalate*, *oxalate of silver*.

Бѣлый кристаллическій порошокъ, возстановляющійся при дѣйствіи свѣта. Не растворяется въ водѣ; растворяется въ азотной кислотѣ.

Синь-кали желтое — см. калий желѣзистосинеродистый.

Синь-кали красное — см. калий желѣзосинеродистый.

Скипидаръ, $C^{10}H^{16}$, терпентиновое масло, терпентинный спиртъ; л. *oleum Terebinthinae*; ф. *essence de térébentine*, *essence de pin*, *huile de térébentine*; н. *Terpentinöl*, *Terpentinegeist*, *Tannenzapfenöl*; а. *turpentine oil*, *pine-oil*, *turpentine-spirit*.

Безцвѣтная, подвижная жидкость, не растворяющаяся въ водѣ; легко растворяется въ спиртѣ, эфирѣ и бензинѣ. Въ свѣжемъ состояніи показываетъ нейтральную реакцію; подъ дѣйствіемъ свѣта и воздуха окисляется и густѣетъ, превращаясь въ смолистое вещество. Растворяетъ масла, каучукъ и смолы. Лучшій сортъ носить названіе французскаго скипидара (изъ *Pinus maritima*). Дѣйствуетъ въ качествѣ энергичнаго ускорителя въ гидрохиноновомъ проявителѣ.

Скипидаръ венеціанскій, $C^{10}H^{16}$; л. *terebentina Veneta*; ф. *térébenthine de Venise*; н. *venetianisches Terpentinöl*; а. *turpentine of Venice*.

Желтый смолистый бальзамъ (изъ *Pinus Larix*). Не растворяется въ водѣ, растворяется въ спиртѣ, эфирныхъ маслахъ и др.

Смола бензойная, росный ладанъ, бензоинъ; л. *Benzoë*, *resina Benzoë*, *Asa dulcis*; ф. *benjoin*; н. *Benzoëharz*, *wohlriechender Asand*; а. *benzoin*, *gum benjamin*.

Смолистое вещество изъ *Benzoin officinale*. Въ продажѣ встрѣчается два сорта: въ видѣ кусковъ и въ

видѣ слезокъ (*Benzoë in lacrimis*). Сортъ въ кускахъ тѣмъ лучше, чѣмъ больше въ кускѣ бѣлыхъ частей; хорошій сортъ, при сжиганіи, долженъ давать не болѣе 6 — 8% остатка.

Смола іудейская — см. асфальтъ.

Соляная кислота, $HCl + 8H^2O$ хлористоводородная кислота; л. *acidum hydrochloricum*, — *chlorhydricum*, — *muriaticum*; ф. *acide chlorhydrique*, — *hydrochlorique*, — *muriatique*, *esprit de sel*; н. *Chlorwasserstoffsäure*, *Salzsäure*, *Hydrochlorsäure*; а. *hydrochloric acid*, *muriatic acid*.

Растворъ хлористоводороднаго газа въ водѣ; постоянный растворъ, отвѣчающій вышеприведенному составу, содержитъ 20% газа. Болѣе крѣпкіе растворы, образуются только при охлажденіи; при обыкновенной температурѣ они выдѣляютъ хлористый водородъ, дымятъ и поэтому называются дымящеюся соляной кислотой. Продажная кислота весьма часто бываетъ окрашена въ свѣтло-желтый цвѣтъ желѣзомъ.

Сода двууглекислая — см. натрій двууглекислый.

Сода — см. натрій углекислый.

Спиртъ — см. спиртъ этиловый.

Спиртъ абсолютный — спиртъ этиловый.

Спиртъ древесный — см. спиртъ метиловый.

Спиртъ метиловый. $CH^3(OH)$, древесный спиртъ; л. *alcohol methylicus*; ф. *alcool méthylique*, *esprit de bois*, *alcohol de bois*, *hydrate de méthyle*, *éther esprit pyroigneux*, *esprit pyroxylique*; н. *Methylalkohol*, *Holzalkohol*, *Holzgeist*, *Methyloxydhydrat*; а. *methyl alcohol*, *wood spirit*, *methyiated spirit*, *wood-naphta*.

Безцвѣтная, подвижная жидкость, кипящая при

66°C. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Растворяетъ многія смолы, эфирныя масла и др. Горитъ синеватымъ, не свѣтящимъ пламенемъ. Съ ѣдкимъ баритомъ и съ хлористымъ кальціемъ образуетъ кристаллическія соединенія, разлагающіяся водою. Продажный спиртъ почти всегда содержитъ ацетонъ, уксуснокислый метилъ, диметилацеталь и др.

Спиртъ Миндереровъ см. — аммоній уксуснокислый.

Спиртъ нашатырный — см. амміакъ.

Спиртъ этиловый, $C^2H^5(OH)$, алкоголь, спиртъ, винный спиртъ, извинъ; л. alcohol vini; spiritus vini rectificatissimus; ф. alcohol éthylique, esprit de vin, hydrate d'éthyle; н. Alkohol, Weingeist, Aethylalkohol; а. alcohol.

Безцвѣтная, подвижная жидкость, кипящая при 78,4°C. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ и эфирѣ. Растворяетъ смолы, жиры, летучія масла и соли, за исключеніемъ сѣрнокислыхъ и углекислыхъ. Безводный спиртъ носитъ названіе абсолютнаго спирта (alcohol absolutus).

Станіоль — см. олово.

Стеатитъ — см. талькъ.

Стекло; ф. vere; н. Glas; а. glass.

Сплавъ кремнезема, соды или поташа, извести и другихъ соединеній, смотря по цѣли, для которой предназначается стекло. Растворяется въ фтористоводородной кислотѣ, чрезвычайно мало въ водѣ и прочихъ растворителяхъ, хотя, впрочемъ, смѣси крѣпкихъ минеральныхъ кислотъ, при продолжительномъ дѣйствіи, замѣтнымъ образомъ дѣйствуютъ на стекло. Растворы хлорнаго золота, съ теченіемъ времени, разлагаются стекломъ (растворъ блѣднѣетъ). Эта реак-

ція идетъ скорѣе, напримѣръ, при кипяченіи раствора хлорнаго золота съ стеклянной пылью: растворъ блѣднѣетъ, а стекло окрашивается въ желтый цвѣтъ.

Стекло растворимое, стекло Фуксово, стеклянная полива, стеклянный лакъ; *л.* liquor kallii или natrii silicici; *ф.* verre soluble, colle minérale, verre de Fuchs, liqueur de cailloux; *н.* Wasserglas, Kieselöl, Kieselfeuchtigkeit; *а.* soluble glass, water glass.

См. кремнекислые калий и натрій.

Стронцій хлористый, $SrCl^2 + 6H^2O$; *л.* strontium chloratum, strontiana chlorata; *ф.* chlorure de strontium; *н.* Chlorstrontium, Strontiumchlorid; *а.* chloride of strontium, strontium chloride.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —44%, въ кипящей—118%; въ спиртѣ 40° —30,4%; въ 63° —19,27%, въ 86° —4,9%, въ 91° —3,2%; обезвоженная соль растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —44%, при $10^{\circ}C$ —4,8%, при $20^{\circ}C$ —54%, при $40^{\circ}C$ —67%, при $60^{\circ}C$ —83%, при $80^{\circ}C$ —92%, въ кипящей—102%. Обезвоживается при $100^{\circ}C$, при $60^{\circ}C$ теряетъ 4 H^2O . Спиртъ, содержащій въ растворѣ эту соль, горитъ краснымъ, неактивными пламенемъ.

Сулемеа—см. ртуть хлорная.

Сульфокарбамидъ—см. тиокарбамидъ.

Сѣрная кислота, H^2SO^4 , купоросная кислота, нордгаузенская кислота, купоросное масло; *л.* acidum sulfuricum; *ф.* acide sulfurique, vitriol, huile de vitriol; *н.* Schwefelsäure, Vitriolsäure; *а.* sulfuric acid, oil of vitriol.

Безцвѣтная, нелетучая маслообразная жидкость. Растворяется въ водѣ во всѣхъ отношеніяхъ; спиртъ и эфиръ разлагаетъ. При нагрѣваніи разлагается, выделяя сѣрный ангидридъ SO^3 ; жадно притягиваетъ

изъ воздуха влагу. Разбавленная водою, превращаетъ клѣтчатку въ амилоидъ (пергаментная бумага); въ смѣси съ азотной кислотой или ея щелочными солями превращаетъ ее въ рядъ нитроклѣтчатокъ (см. это слово). Сѣрная кислота есть гидратъ SO^3 и вышеприведенный составъ H^2SO^4 отвѣчаетъ нормальному; но, кромѣ этого, существуетъ еще другой $H^2SO^4H^2O$ (84,40% норм. гидр. + 15,52% воды), легко кристаллизующійся при $8^\circ C$ въ шестигранныхъ призмахъ. Кислота, содержащая въ растворѣ SO^3 , выдѣляетъ его уже при обыкновенной температурѣ, дымитъ на воздухѣ и поэтому носить названіе дымящейся сѣрной кислоты, нордгаузенской сѣрной кислоты или купороснаго масла. Ядовита.

Сѣрнокислая закись желѣза — см. желѣзо сѣрнокислое (закисная соль).

Сѣроводородъ — см. водородъ сѣрнистый.

Сѣроуглеродъ — см. углеродъ сѣрнистый.

Сурьма, *Sb*; л. *stibium*; ф. *antimoine*; н. *Antimon*, *Spiessglanzmetall*; а. *antimony*.

Бѣлый, ломкій металлъ, плавящійся при $450^\circ C$. Въ смѣси съ магниемъ даетъ при зажиганіи яркій свѣтъ (вспышку). Для этой же цѣли можетъ служить и ея сѣрная руда, Sb^2S^3 , носящая въ торговлѣ названіе антимонія (*antimonium*; *sulfure d'antimoine*, *antimoine gris*, *stibine*; *Schwefelantimon*; *antimony sulphide*, *sulphide of antimony*). Это вещество, при кипяченіи съ содой, образуетъ красный порошокъ — кermесъ минеральный (*stibium sulphuratum rubeum*; *kermès minéraux*; *Mineralkermes*, *Antimonkermes*; *red antimony*), образующій, въ смѣси съ ѣдкой щелочью, виражъ.

Т

Талькъ, $6MgO \cdot 5SiO_2 \cdot 2H_2O$, стеатитъ, жировикъ, сапонитъ, каменное сало: *а.* talcum venetum, lapis baptistes; *ф.* talc, stéatite, craie de Briançon, pierre de savon, pierre allaire; *н.* talk, Seifenstein, Steatit, Speckstein, *а.* soapstone, talk.

Кристаллическое, бѣлое вещество, жирное на ощупь; подобно слюдѣ дѣлится на пластинки. Не плавится и не растворяется въ кислотахъ.

Танинъ, $C^{14}H^{10}O^9$, дубильная кислота, дубильно-орѣшковая кислота; *л.* acidum tannicum, tanninum; *ф.* acide tannique, tanin, acide gallotannique; *н.* Galläpfelgerbsäure, Gerbsäure, Tannin; *а.* tannic acid, tannin.

Бѣлое аморфное вещество, не измѣняющееся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ, трудно въ крѣпкомъ спиртѣ и въ эфирѣ. Растворы поглощаютъ кислородъ изъ воздуха и быстро бурѣютъ. Переводить въ нерастворимое состояніе желатину, альбуминъ и т. п. Въ смѣси съ уксуснокислымъ свинцомъ представляетъ хорошій проявитель при мокромъ коллодіонномъ способѣ.

Терпентинъ — см. скипидаръ.

Тиокарбамидъ, CH_4N^2S , сульфоккарбамидъ, тиомочевина; *л.* thiocarbamidum, *ф.* thiocarbamide, sulfocarbamide, sulfo-urée; *н.* Thiocarbamid, Sulfocarbamid; *а.* thiocarbamide, sulfocarbamide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ или мелкихъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при $95^\circ C$ —9%, легко растворяется въ кипящемъ спиртѣ, трудно — въ эфирѣ. Растворяетъ соли серебра, золота и платины. Съ хлористымъ серебромъ образуетъ соединеніе, состава $Ag^2Cl \cdot 2CH_4N^2S$, легко выдѣляющее сѣрнистое серебро, напримѣръ, при промывкѣ оттисковъ водою, содержащей известковыя соли. Сильно размягчаетъ желатину.

тину. Эйконогеновый проявитель, въ присутствіи тиокарбамида, проявляетъ прямо позитивное изображеніе.

Тиосинаминъ, $(C^3H^5)N^3$. *CS* аллилсульфокарбамидъ, аллилтиокарбамидъ; *л.* allylthiocarbamidum; *ф.* thiosinnamine, allylsulfourée; *н.* Thiosinamin, Allylthiocarbamid; *а.* thiosinamine.

Кристаллизуется въ блестящихъ, безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C около 15%, нѣсколько больше въ кипящей, спиртѣ и эфирѣ. Растворяетъ довольно легко хлористое серебро, значительно труднѣе бромистое и совсѣмъ не растворяетъ іодистое. Соединенія, образующіяся при раствореніи въ немъ хлористаго и бромистаго серебра, выделяютъ сѣрнистое серебро въ присутствіи малѣйшихъ примѣсей щелочей и даже буры.

Трауматицинъ; *ф.* traumaticine; *н.* Traumaticin; *а.* traumaticine.

Насыщенный растворъ гуттаперчи въ хлороформѣ.

У

Углеамміачная соль — см. аммоній углекислый.

Углеродъ сѣрнистый, CS^2 , сѣроуглеродъ, сѣрный алкоголь; *л.* carboneum sulphuratum, alcohol sulphuris; *ф.* sulfure de carbone, acide sulfocarbonique, bisulfure de carbone, alcool de soufre, anhydrique sulfocarbonique, eau de Rabel; *н.* Schwefelkohlenstoff, Kohlendisulfid, Carbonsulfid, Kohlensulfid, Kohlendisulfid, Kohlenstoffsupersulfid, Schwefelalkohol; *а.* bi-sulphuret of carbon, xanthogen.

Безцвѣтная, подвижная жидкость съ рѣзкимъ рѣдичнымъ запахомъ. Не растворимъ въ водѣ, растворяется въ спиртѣ, эфирѣ и жирныхъ маслахъ. Растворяетъ сѣру, фосфоръ, іодъ, камфару, гуттаперчу, каучукъ, янтарь. Сильно летучъ и легко воспламе-

наемъ. Пары его ядовиты и образуютъ съ воздухомъ взрывчатую смѣсь.

Уксусная кислота, $C^2H^4O^2$; л. *acidum aceticum*, *acetum glaciale*; ф. *acide acetique glaciale*, *acide acetique crystallisable*; н. *Essigsäure*, *Kupferspiritus*; а. *acetic acid*, *glacial acetic acid*, *spirit of verdigris*.

Безцвѣтная жидкость, кипящая при $118^{\circ}C$ и застывающая при сильномъ охлажденіи въ кристаллическія таблички. Растворяется во всѣхъ отношеніяхъ въ водѣ и спиртѣ. Растворяетъ эфирныя масла, желатину, нитроклѣтчатки и др. Пары ея воспламеняются и горятъ голубымъ пламенемъ. Дѣйствуетъ въ качествѣ замедлителя въ проявляющихъ ваннахъ. Кислота, содержащая примѣси муравьиной кислоты и фурфурола, не пригодна для фотографическихъ цѣлей. Примѣсь муравьиной кислоты открываютъ при кипяченіи пробы съ кусочкомъ ляписа — жидкость бурѣетъ; примѣсь фурфурола узнается послѣ прибавленія къ пробѣ анилина — жидкость окрашивается въ красный цвѣтъ.

Древесный уксусъ (*acidum pyrolignosum*; *vinaigre de bois*, *acide piroligneux*; *Holzessig*, *Holzsaure*; *wood-vinegar*, *pyroligneous acid*), представляетъ собой разведенную водой уксусную кислоту, смѣшанную съ пригорѣлыми веществами. Очищенная разведенная уксусная кислота носить названіе уксуса.

Уголь животный, костяной уголь, кровяной уголь, жженая кость; л. *carbo animalis*, *ebur ustum*; ф. *charbon animal*, *noir d'animal*, *noir d'os*, *charbon d'os*; н. *Knochenkohle*, *Thierkohle*, *Knochenschwarz*; а. *bone-black*, *animal charcoal*.

Уголь, получаемый при сжиганіи костей и крови. Обладаетъ сильной способностью поглощать красящія вещества.

Уранъ азотнокислый (окисная соль), $UO^2(NO^3)^2 + 6H^2O$; л. *uranium nitricum oxydatum*; ф. *nitrate* —, *azotate d'urane*, — *uranique*, *d'uranyle*; н. *salpetersaures Uran* —

oxyd, Urannitrat, Uranyl nitrat; *α*. nitrate of uranium, uranyl nitrate.

Кристаллизуется въ желто-зеленыхъ призмахъ изъ кислаго раствора и въ пластинкахъ — изъ нейтральнаго. Растворяется въ водѣ при 15°C —215%, въ кипящей—около 400%, въ спиртѣ—33%. Разлагается свѣтомъ на закись урана и закисную соль (*л*. uranium nitricum oxydulatum; *ф*. azotate uraneux; *н*. Salpetersaures Uranoxydul; *α*. uranous nitrate,—azotate). Эта послѣдняя возстановляетъ соли серебра, золота и платины (процессъ печатанія), а желѣзосинеродистымъ калиемъ переводится въ желѣзосинеродистый уранъ (усиливаніе негативовъ).

Уранъ хлористый, UO^2Cl^2 ; *л*. uranium chloratum oxydatum; *ф*. chlorure d'uranium, chlorure uranique, chlorure d'uranyle; *н*. salzsaures Uranoxyd, Uranylchlorid; *α*. uranyl chloride, uranium chloride.

Кристаллизуется въ зеленовато-желтыхъ табличкахъ, расплывающихся на воздухѣ. Легко растворимъ въ водѣ, спиртѣ и эфирѣ. Подъ вліяніемъ свѣта переходитъ въ закисную соль (*л*. uranium chloratum oxydulatum; *ф*. chlorure uraneux; *н*. Uranchlorid, salzsaures Uranoxydul; *α*. uranous chloride), энергично возстановляющую соли серебра, золота и платины.

Ф

Фенилсульфокарбамидъ, $\text{NH}^2\text{CS.NH}(\text{C}^6\text{H}^5)$, фенилтіомочевина; *л*. phenylthiocarbamid; *ф*. phenylsulfocarbamide, sulfophenylurée; *н*. Phenylthioharnstoff, Phenylsulfocarbamid; *α*. phenylsulfocarbamide.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ, шелковистыхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 18°C —0,26%, въ кипящей—5,93%, въ спиртѣ при 16°C —5,59%, въ кипящемъ—67,97%. Въ смѣси съ эйконогеновымъ

проявителемъ проявляетъ прямо позитивное изображение.

Феноль, $C^6H^5(OH)$; л. acidum carbolicum; ф. acide phénique, phénol; н. Carbolsäure, Phenol; а. phenic acid, carbolic acid.

Кристаллизуется въ большихъ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при $15^{\circ}C$ — 6%, значительно больше въ спиртѣ и эфирѣ. Обладаетъ сильными антисептическими свойствами. Ядовита.

Фордо и Жели соль — см. двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія.

Фотоксилинъ — см. нитроклѣтчатки.

Фтористоводородная кислота, $HF + H^2O$, плавиковая кислота, л. acidum hydrofluoricum, ф. acide fluorhydrique, acide hydrofluorique, acide fluorique; н. Flussäure, Fluorwasserstoffsäure; а. fluorhydric acid, hydrofluoric acid.

Растворъ фтористаго водорода въ водѣ — безцвѣтная жидкость, улетучивающаяся безъ остатка. Вышеприведенный составъ отвѣчаетъ постоянному раствору, перегоняющемуся при $120^{\circ}C$, растворы выделяютъ уже при обыкновенной температурѣ фтористый водородъ и поэтому дымятъ на воздухѣ. Растворяетъ всѣ металлы, за исключеніемъ золота, платины и свинца, стекло и пр.; не растворяетъ гуттаперчу, углеводороды и воскообразныя вещества. Ядовита.

Фуксинъ, $C^{20}H^{20}N^3.Cl$, хлористоводородный розанилинъ; л. fuchsin; ф. fuchsine, rouge de Magenta, rouge solferino, chlorhydrate de rosaniline; н. Fuchsin, salzsaures Rosanilin, Magenta; а. fuchsine, Magenta.

Кристаллизуется въ красныхъ табличкахъ. Трудно растворимъ въ водѣ, значительно легче въ спиртѣ. Очувствлываетъ эмульсію къ зеленовато-желтымъ лучамъ.

Фосфорная кислота, H^3PO^4 , ортофосфорная кислота;

л. acidum phosphoricum; *ф.* acide phosphorique; *н.* Phosphorsäure, Orthophosphorsäure; *а.* phosphoric acid.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, расплывающихся на воздухѣ; въ торговлѣ встрѣчается также отлитая въ видѣ палочекъ (acidum phosphoricum glaciale). Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ.

X

Хинолинъ, $C^{26}H^{19}N^2Cl$, хинолиновая красная; *ф.* rouge de quinoleine; *н.* Chinolinroth; *а.* quinolin red.

Кристаллизуется въ блестящихъ, темнокрасныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ. Очувствяетъ эмульсію къ желтымъ и зеленымъ лучамъ (см. азалинъ).

Хлорауратъ калия — см. двойная соль хлорнаго золота и калия.

Хлорауратъ натрія — см. двойная соль хлорнаго золота и натрія.

Хлороформъ, $CHCl^3$, трихлорметанъ; *л.* chloroformium, formylum thrichloratum; *ф.* chloroforme, chlorure de méthyle bichloré, chloride de carbone; *н.* Chloroform, trichlormethan, Formilchlorid; *а.* chloroform.

Безцвѣтная подвижная жидкость. Не растворяется въ водѣ; легко растворяется въ спиртѣ, эфирѣ, скипидарѣ и т. п. Растворяетъ іодъ, бромъ, гуттаперчу, параффинъ, каучукъ, фосфоръ, сѣру и большинство жирныхъ веществъ. Подмѣшивается чаще всего спиртомъ; такой продуктъ начинаетъ опалесцировать отъ нѣсколькихъ капель воды.

Хлорофиллъ, листовая зелень; *ф.* chlorophylle, chlorophylle; *н.* Chlorophyll, Blattgrün; *а.* chlorophyl.

Темно-зеленый порошокъ, неизмѣняющійся на воздухѣ. Трудно растворяется въ водѣ, значительно легче

въ спиртѣ и въ эфирѣ. Очувствлѣетъ эмульсію къ желтымъ и краснымъ лучамъ.

Хлоръ, *Cl*; л. chlorum; ф. chlore; н. Chlor; а. chlorine.

Зеленовато-желтый газъ съ удушливымъ запахомъ. Легко растворяется въ водѣ (максимумъ при 8°C — 300%), образуя такъ назыв. хлорную воду. Последняя можетъ быть примѣняема для удаленія изъ отпечатковъ слѣдовъ фиксажа.

Хризанилинъ, $C^{20}H^{17}N^3$, хризотолуидинъ; ф. chrysaniline; н. Chrysanilin, Chrysotholuidin, Chrysanilingelb, а. chrysaniline-yellow.

Желтый, аморфный порошокъ, малорастворимый въ водѣ, легко въ спиртѣ. Очувствлѣетъ эмульсію къ зеленымъ лучамъ и понижаетъ чувствительность къ синимъ, фіолетовымъ и ультра-фіолетовымъ.

Хризоидинъ, $C^{12}H^{12}N^4HCl$, хлористоводородный диамидазобензолъ; ф. chrysoïdine, chlorhydrate de diamidoazobenzol; н. salzsaures Diamidoazobenzol, Chrysoïdin; а. chrysoidine.

Кристаллизуется въ черносѣрыхъ иглахъ, растертый въ порошокъ — краснаго цвѣта. Весьма мало растворимъ въ водѣ, легко въ спиртѣ. Растворы окрашены въ темный, оранжево-красный цвѣтъ и пропускаютъ одни лишь красные и немного желтыхъ лучей.

Хромпикъ — см. калий двухромовокислый.

Хромовая кислота, CrO^3 , хромовый ангидридъ; л. acidum chromicum; ф. acide chromique, anhydride chromique; н. Chromsäure, Chromsäureanhydrid; а. chromic acid, chromic anhydrid.

Кристаллизуется въ красныхъ иглахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 160%, значительно больше въ кипящей; въ спиртѣ разлагается. Растворы разлагаются при дѣйствіи свѣта

и въ присутствіи органическихъ веществъ, выделяя бурюю перекись хрома. При этихъ же условіяхъ разлагается и сама хромовая кислота. Обладаетъ сильными окисляющими свойствами. Ядовита.

Хромовая соль, красная — см. калий двуххромокислый.

Ц

Целлулоза, $C^6H^{10}O^5$, клѣтчатка; *ф.* cellulose; *н.* Lignine, Cellulose; *а.* lignin, cellulose.

Бѣлое аморфное вещество, не растворяющееся въ водѣ, спиртѣ, эфирѣ, маслахъ и слабыхъ кислотахъ. Растворяется въ амміачной сѣрнокислой мѣди. При дѣйствіи азотной кислоты образуетъ рядъ нитроклѣтчатокъ (см. это слово).

Целлюлоидъ — см. нитроклѣтчатки.

Церезинъ, земляной воскъ, озокеритъ, *л.* ceresina; *ф.* ceresine, cire minerale; *н.* Ceresin, Erdwachsparaffin; *а.* mineral wax.

Ископаемый параффинъ, въ очищенномъ видѣ служащій суррогатомъ параффина и воска.

Церотинъ; *ф.* cerotine; *н.* Cerotin; *а.* cerotine.

Смѣсь воска, элемеи, бензина и лавандоваго масла или воска, скипидара и даммароваго лака.

Цинкъ, *Zn*, шпіаутеръ; *л.* zincum; *ф.* zinc, spéautre, spiautre, spialtre; *н.* Zink, Spiauter, Spelter; *а.* zinc.

Вязкій, синевато-бѣлый металлъ съ незначительнымъ блескомъ. Плавится при 500°C , при 200°C становится настолько хрупкимъ, что его можно толочь въ порошокъ. Легко растворяется въ кислотахъ. Цинковая пыль представляетъ весьма энергичное восстановляющее средство.

Цинкъ бромистый, $ZnBr^2$; *л.* zincum bromatum, zincum

hydrobromatum; *ф.* bromure de zinc; *н.* Bromzinc, Zinkbromid; *а.* bromide of zinc, zinc bromide.

Кристаллизуется въ бѣлыхъ табличкахъ и иглахъ, расплывающихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при 15°C — 320°C , значительно больше [въ кипящей; легко растворимъ также въ спиртѣ и эфирѣ. Бромистый цинкъ съ окисью цинка, такъ наз. бромокись цинка, не пригоденъ для фотографическихъ цѣлей.

Цинкъ іодистый, ZnI^2 ; *л.* zincum iodatum; *ф.* iodure de zinc; *н.* Jodzinc, Zinkjodid; *а.* iodide of zinc.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, сильно расплывающихся на воздухѣ. Легко растворяется въ водѣ и спиртѣ; въ глицеринѣ — 40°C . При кипяченіи растворы разлагаются, выдѣляя окись цинка.

Цинкъ хлористый, ZnCl^2 ; *л.* zincum chloratum; *ф.* chlorure de zinc; *н.* Chlorzinc, Zinkchlorid; *а.* chloride of zinc.

Бѣлая, расплывающаяся на воздухѣ, масса. Растворяется въ водѣ при 15°C — 300°C , значительно больше въ горячей; въ спиртѣ — 100°C ; въ глицеринѣ — 50°C ; растворимъ также въ эфирѣ. Въ смѣси съ окисью образуетъ замѣчательно твердую массу хлорокиси цинка, не измѣняющуюся въ водѣ.

Ціанинъ, $\text{C}^{28}\text{H}^{35}\text{N}^2\text{I}$, хинолиновая синь; *ф.* cyanine, bleu de quinoléine; *н.* Cyanin, Chinolinblau Chinolin-cyanin; *а.* cyanin, cyanin iodide, chinolin blue.

Кристаллизуется въ золотистыхъ зеленыхъ табличкахъ или призмахъ. Не растворяется въ водѣ и эфирѣ; легко растворяется въ спиртѣ. Растворы разлагаются при дѣйствіи свѣта. Служить однимъ изъ лучшихъ чувствителей къ оранжевымъ и краснымъ лучамъ, въ особенности въ смѣси съ амміакомъ. Понижаетъ общую чувствительность эмульсии приблизительно въ 10 разъ.

Ціанъ-кали — см. калий синеродистый.

Ч

Чернильно-орѣшковая кислота—см. галловая кислота.

Ш

Шлиппе соль—см. натрій сульфо-сурмянокислый.

Шпіаутеръ—см. цинкъ.

Щ

Щавелевая кислота, $C^2H^2O^4 + 2H^2O$; л. acidum oxalicum; ф. acide oxalique; н. Oxalsäure, Kleesäure, Zuckersäure; а. oxalic acid.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ, не измѣняющихся на воздухѣ. Растворяется въ водѣ при $0^{\circ}C$ —5,2%, при $10^{\circ}C$ —8%, при $20^{\circ}C$ —13,9%, при $40^{\circ}C$ —35%, при $60^{\circ}C$ —75%, при $80^{\circ}C$ —205%, при $90^{\circ}C$ —345%, въ кипящей—во всѣхъ отношеніяхъ (плавится); легко растворима въ спиртѣ и эфирѣ. Съ солями кальція даетъ бѣлый осадокъ, нерастворимый въ водѣ и уксусной кислотѣ (бѣлый вуаль, при промывкѣ негативовъ водой, содержащей известковыя соли).

Щавелевожелѣзистая соль — см. желѣзо щавелевокислое (закисное).

Щавелевожелѣзная соль—см. желѣзо щавелевокислое (окисное).

Э

Эйконогенъ, $ONa.C^{10}H^5(NH^2)(SO^3H) + 2H^2O$, натріевая соль амидо-β-нафтолъ-β-моносulьфо-кислоты; л. eikonogenum; ф. iconogène; н. Eikonogen; а. eikonogen.

Кристаллизуется въ крупныхъ желтоватыхъ призм-

махъ, въ безводномъ состояніи—въ бѣлыхъ иглахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C — $1,6\%$ — 2% , въ кипящей— 12% ; легко растворяется въ углекислыхъ и сѣрнистокислыхъ щелочахъ. Безводная соль не измѣняется на воздухѣ, водная довольно быстро разлагается, особенно въ плотно-закупоренныхъ сосудахъ. Растворы поглощаютъ кислородъ изъ воздуха и бурятъ. Нѣсколько дольше сохраняются въ присутствіи глицерина.

Эквизетовая кислота — см. аконитовая кислота.

Элеми; л. *elemi*, *resina elemi*; ф. *élémi*, *gomme élémi*; н. *Elemiharz*, *Amyrisharz*, *Oelbaumharz*; а. *elemi-resin*.

Смолистое желтое вещество изъ *Amyris Plumieri*, *Icica Icicariba* или *Bursera gummifera*. Легко растворяется въ спиртѣ, не растворяется въ водѣ.

Эозинъ, $\text{C}^{20}\text{H}^8\text{Br}^4\text{O}^5$, тетрабромфлуоресцеинъ; л. *eosin*; ф. *éosine*; н. *Eosin*; а. *eosin*.

Красный порошокъ, не измѣняющійся на воздухѣ. Не растворяется въ водѣ, хлороформѣ, бензолѣ, очень мало въ уксусной кислотѣ; легко растворяется въ спиртѣ. Очувствлѣетъ къ желтымъ лучамъ, давая максимумъ, между *D* и *F*; будучи слабой кислотой, образуетъ рядъ солей, изъ которыхъ въ фотографическомъ отношеніи, особенно интересна серебряная, эозинатъ серебра, $\text{Ag}^2\text{C}^{20}\text{H}^6\text{Br}^4\text{O}^5$ — темно-красное аморфное вещество, крайне трудно растворимое въ водѣ и спиртѣ. Она разлагается свѣтомъ и не разлагается уксусной кислотой. Повышаетъ чувствительность броможелатинной и коллодіонной эмульсій къ желтымъ, краснымъ и зеленымъ лучамъ.

Эритрозинъ, $\text{C}^2\text{ONaH}^6\text{I}^4\text{O}^5$, натріевая соль тетраіодфлуоресцеина; л. *erythrosin*; ф. *érythrosine*; н. *Erythrosin*, *Iodeosin*, *Eosin-Blaustich*; а. *erythrosin*.

Красный порошокъ, не измѣняющійся на воздухѣ. Мало растворимъ въ водѣ, значительно легче въ ще-

лучахъ. Очувствляетъ къ оранжевымъ лучамъ, давая максимумъ между *F* и *G*.

Серебряная соль, эритрозинатъ серебра, $Ag^2C^{20}H^6I^4O^5$ (erythrosinate d'argent; Erythrosinsilber, Eosinsilber-Blaustich; erythrosin of silver), крайне трудно растворимъ въ водѣ (1 : 80,000) и разлагается при дѣйствіи свѣта.

Этилальдегидъ — см. альдегидъ.

Эфиръ $(C^2H^5)^2O$, окись этила, эфиръ этильный, эфиръ сѣрный, купоросная нефть, л. aether sulfuris, Naphta Vitrioli, ф. éther, éther sulfurique, oxyde d'éthyle, éther vinique; н. Aether, Schwefeläther, Aethylälther, Weinäther; а. sulfuric ether, ether.

Безцвѣтная, сильно летучая и легко воспламеняющаяся жидкость. Растворяется въ водѣ при 15°C — 12%; въ спиртѣ — во всѣхъ отношеніяхъ. Кипитъ при 35°C; пары его образуютъ съ воздухомъ взрывчатую смѣсь. Растворяетъ смолы, жиры и др.

Эфиръ уксусноамильный — см. амилъ уксуснокислый.

Эфиръ уксусный, $(C^2H^5)C^2H^3O^2$, уксусноэтильный эфиръ, уксусная нефть; л. aeter aceticus, naphta aceti; ф. éther acétique, acétate d'éthyle; н. Essigäther, Essigester, Essigsäureäthylester, Aethylacetat; а. acetic ether, ethyl acetate.

Безцвѣтная, летучая жидкость, легко воспламеняющаяся. Растворяется въ водѣ — 11%, разлагаясь частью на спиртъ и уксусную кислоту; въ спиртѣ и эфирѣ — во всѣхъ отношеніяхъ. Растворяетъ смолы, фотоксинъ, жиры и др.

Я

Янтарная кислота, $C^4H^6O^4$; л. acidum succinicum; ф. acide succinique, sel volatil de succin; н. Bernsteinsäure, Succinsäure, Succinylsäure; а. succinic acid, salt of amber.

Кристаллизуется въ безцвѣтныхъ призмахъ. Растворяется въ водѣ при 15°C —5,2%, въ кипящей—121%, въ спиртѣ—7%, въ эфирѣ—1,25%. При дѣйствіи свѣта, разлагается солями урана.

Янтарь, желтая амбра, л. *succinum*; ф. *succin*, *ambre*, *ambre jaune*; н. *Bernstein*, *Amber*, *gelbes Erdharz*; а. *amber*, *yellow amber*, *succinite*.

Желтое, хрупкое смолистое вещество. Не растворяется въ водѣ; растворяется въ спиртѣ, хлороформѣ, бензолѣ. Для фотографическихъ цѣлей употребляютъ янтарь, очищенный предварительно продолжительнымъ кипяченіемъ въ сильно соленой водѣ.

II.

А

L. acetum, ацетонъ, 14.

acetum glaciale, уксусная кислота, 117.

acidum aceticum, уксусная кислота, 118.

acidum aconiticum, аконитовая кислота, 3.

acidum amidobenzoicum, амидо-бензойная кислота, 5.

acidum benzoicum, бензойная кислота, 19.

acidum boricum (-*racicum*, -*ronicum*), борная кислота, 19.

acidum carbazoticum, покриновая кислота, 98.

acidum carbolicum, феноль, 120.

acidum chlorhydricum, соляная кислота, 112.

acidum chromicum, хромовая кислота, 122.

acidum citricum, лимонная кислота, 72.

acidum fluorhydricum, фтористоводородная кислота, 120.

acidum gallicum, галловая кислота, 25.

acidum gallotanicum, танинь, 116.

acidum hydrobromicum, бромистоводородная кислота, 20.

acidum hydrochloricum, соляная кислота, 112.

acidum hydrofluoricum, фтористоводородная кислота, 120.

acidum hydrothionicum, водородъ-сѣрнистый, 24.

acidum lacticum, молочная кислота, 78.

acidum muriaticum, соляная кислота, 112.

acidum nitricum, азотная кислота, 2.

acidum oxalicum, щавелевая кислота, 125.

acidum phenylicum, феноль, 120.

acidum phosphoricum, фосфорная кислота, 120.

acidum picrinicum (-*ronitricum*), пикриновая кислота, 98.

acidum pyrogallicum, пирогал-лоль, 98.

acidum pyrolignosum, уксусъ древесный, 118.

acidum salicylicum, салициловая кислота, 102.

acidum succinicum, янтарная кислота, 127.

acidum sulfuricum, сѣрная кислота, 114.

acidum tannicum танинь, 116.

acidum tartaricum, винная кислота, 21.

acidum vitrioli, сѣрная кислота, 114.

adeps petrolei, вазелинь, 21.

aeter aceticum, эфиръ уксусный, 127.

- aeter sulphuricum*, эфиръ, 127.
albuminum ex ovo, альбуминъ, 3.
alcohol absolutus, спиртъ абсолютный, 13.
alcohol dehydrogenatum, альдегидъ, 3.
alcohol methylicus, спиртъ метиловый, 112.
alcohol vini, спиртъ этиловый, 113.
alcohol sulphuris, углеродъ сѣрнистый, 117.
aldehydum, альдегидъ, 3.
alisarinum, ализаринъ, 3.
allylthiocarbamidum, тиосинаминъ, 117.
alumen ammoniacale, квасцы аммиачные, 62.
alumen chromicum, квасцы хромовые, 64.
alumen kalicum, квасцы, 63.
alumen natricum, квасцы натриевые, 64.
aluminium, алюминій, 4.
aluminium chloratum, алюминій хлористый, 5.
aluminium iodatum, алюминій іодистый, 4.
aluminium oxydatum, алюминія гидратъ, 5.
aluminium sulfuricum, алюминій сѣрноокислый, 4.
amidol, діамидофеноль хлористодородный, 37. **x**
ammon-kalium bichromicum, двойная хромокислая соль калия и аммонія, 36.
ammonium aceticum, аммоній уксуснокислый, 11.
ammonium bichromicum, аммоній двуххромокислый, 8.
ammonium bromatum, аммоній бромистый, 7.
ammonium carbonicum, аммоній углекислый, 10.
ammonium causticum, аммиакъ, 6.
ammonium chloratum, аммоній хлористый, 12. **x**
ammonium chromicum rubrum, аммоній двуххромокислый, 8.
ammonium citricum, аммоній лимоннокислый, 8.
ammonium iodatum, аммоній іодистый, 8.
ammonium fluoratum, аммоній фтористый, 11.
ammonium hydroiodicum, аммоній іодистый, 8.
ammonium hydrofluoricum, аммоній фтористый, 11.
ammonium hydrosulfuratum, аммоній сѣрнистый, 9.
ammonium hyposulfurosum, аммоній сѣрноватистокислый, 10.
ammonium nitricum, аммоній азотнокислый, 7.
ammonium rhodonatum, аммоній роданистый, 8.
ammonium subsulfurosum, аммоній сѣрноватистокислый, 10.
ammonium sulfocyanatum, аммоній роданистый, 8.
ammonium sulfuratum liquidum, аммоній сѣрнистый, 9.
ammonium sulfurosum, аммоній сѣрнокислый, 9.
ammonium sulfuricum, аммоній сѣрноокислый, 10.
ammonium vanadicum, аммоній ванадіево кислый, 7.
amylum, крахмалъ, 67.
amylum aceticum, амилъ уксуснокислый, 6.
amylum Marantae, аррорутъ, 13.
anilinum, анилинъ, 12.
aqua, вода, 22.
aqua distillata, вода дистиллированная, 22.
aqua ammoniae, аммиакъ, 6.
aqua fortis, азотная кислота, 2.
aqua regis, водка царская, 23.
argentum, серебро, 105.
argentum bromatum, серебро бромистое, 107.
argentum carbonicum, серебро углекислосое, 110.

argentum chloratum, серебро хлористое, 110.
argentum citricum, серебро лимоннокислое, 109.
argentum hyposulfurosum, серебро сѣрноватистокислое, 109.
argentum iodatum, серебро іодистое, 108.
argentum lacticum, серебро молочнокислое, 109.
argentum muriaticum, серебро хлористое, 110.
argentum nitricum, серебро азотнокислое, 106.
argentum nitricum ammoniatum, серебро азотнокислое амміачное, 107.
argentum nitrosum, серебро азотистокислое, 106.
argentum oxalicum, серебро щавелевокислое, 111.
argentum sulfuratum серебро сѣрнистое, 109.
argentum tartaricum, серебро виннокислое, 108.
argilla alba, алюминія гидратъ, 5.
argilla pura, алюминія гидратъ, 5.
asa dulcis, смола бензойная, 111.
asphaltum, асфальтъ, 13.
aurantia, ауранція, 13.
aurinum, ауринъ, 14.
auri chloridum, золото хлорное, 44.
auro - ammonium rhodanatum, двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія, 32.
auro-kalium hyposulfurosum, двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія, 33.
auro-kalium chloratum, двойная соль хлорнаго золота и калия, 35.
auro-natrium chloratum, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.
aurum chloratum, золото хлористое, 44.
aurum chloratum fuscum, золото хлорное, 44.

acetate d'ammoniaque (-ium), аммоній уксуснокислый, 11.
acetate d'amyle, амилъ уксуснокислый, 6.
acetate de cuivre, мѣдь уксуснокислая, 81.
acetate d'ethyle, эфиръ уксусный, 126.
acetate de morphine, морфинъ уксуснокислый, 76.
acetate de plomb, свинецъ уксуснокислый, 104.
acetate de potasse, калий уксуснокислый, 55.
acetate de soude, натрій уксуснокислый, 89.
acetone, ацетонъ, 14.
acetotungstate de potasse, калий уксусно-вольфрамовокислый, 55.
acetotungstate de soude, натрій уксусно-вольфрамовокислый, 89.
acetyl-morphine, морфинъ уксуснокислый, 76.
achiotte (anetto), орлеанъ, 94.
acide acetique (glaciale, cristallisable), уксусная кислота, 118.
acide aconique, аконитовая кислота, 3.
acide amidobensoïque, амидобензойная кислота, 5.
acide azotique, азотная кислота, 2.
acide benzamique, амидобензойная кислота, 5.
acide bensoïque, бензойная кислота, 19.
acide borique, борная кислота, 19.
acide bromhydrique, бромистоводородная кислота, 20.
acide carbolique, феноль, 120.
acide carbasotique, пикриновая кислота, 98.
acide chloraurique, золото хлорное съ соляной кислотой, 44.
acide chlorhydrique, соляная кислота, 112.
acide chromique, хромовая кислота, 122.

acide citridique, аконитовая кислота, 3.
acide citrique, лимонная кислота, 72.
acide équisétique, аконитовая кислота, 3.
acide fluor(hydr)ique, фтористоводородная кислота, 120.
acide gallique, галловая кислота, 25.
acide gallotannique, танинъ, 116.
acide hydrobromique, бромистоводородная кислота, 20.
acide hydrofluorique, фтористоводородная кислота, 120.
acide hydrosulfurique, водородъ сѣрнистый, 24.
acide lactique, молочная кислота, 78.
acide nitrique, азотная кислота, 2.
acide nitrophenesique, пикриновая кислота, 98.
acide nitromuriatique, водка царская, 23.
acide oxalique, щавелевая кислота, 125.
acide paracitrique, аконитовая кислота, 3.
acide picrique, пикриновая кислота, 98.
acide phenique, феноль, 120.
acide phosphorique, фосфорная кислота, 120.
acide pyrocatéchique, пирокатехинъ, 99.
acide pyrogallique, пирогаллоль, 98.
acide piroligneux, уксусъ древесный, 118.
acide pyromorintannique, пирокатехинъ, 99.
acide oxybensamique, амидобензойная кислота, 5.
acide oxybenzoïque, салициловая кислота, 102.
acide rosolique, ауринъ, 14.
acide salicylique, салициловая кислота, 102.
acide succinique, янтарная кислота, 127.

acide sulfhydrique, водородъ сѣрнистый, 24.
acide sulfocarbonique, сѣроуглеродъ, 115, 117.
acide sulfurique, сѣрная кислота, 114.
acide tannique, танинъ, 116.
acide tartrique, винная кислота, 21.
agar-agar, агаръ-агаръ, 1.
albumine, альбуминъ, 3.
alkali végétal, калий углекислый, 54.
alkali volatil, амміакъ, 6.
alcohol, спиртъ этиловый, 113.
alcohol de bois (methylique), спиртъ метиловый, 112.
alcohol ethylique, спиртъ этиловый, 113.
alcohol de soufre, углеродъ сѣрнистый, 117.
aldéhyde, альдегидъ, 3.
alizarine, ализаринъ, 3.
allylsulfourée, тиосинаминъ, 117.
alun (-de potasse, potassique), квасцы калийные, 63.
alum chromico-potassique, квасцы хромовые, 64.
alun d'ammonique, квасцы амміачные, 62.
alun de chrôme, квасцы хромовые, 64.
alun de Roche, квасцы калийные, 63.
alun de soude, квасцы натріевые, 64.
aluminium, алюминій, 4.
ambre (jaune), янтарь, 128.
amiante, азбестъ, 1.
amidobenzine, анилинъ, 12.
amidol, діамидофеноль хлористоводородный, 37.
amidon, крахмаль, 67.
amidon de marante, аррорутъ, 13.
amidon grillé, декстринъ, 37.
amidon saccharifié, глюкоза (правая), 28.
ammoniaque (liquide), амміакъ, 6.
ammonio-citrate de fer, двойная лимоннокислая соль (окисная) желѣза и аммонія, 32.

ammoniure d'or, золото гремучее, 43.

anil, индиго синее, 45.

aniline, анилинъ, 12.

anisate de soude, натрій анисово-кислый, 82.

antichlore, натрій сѣрноватисто-кислый, 87.

antimoine, сурьма, 115.

antimoine gris, сурьма сѣрнистая, 115.

arabine, гумми-арабикъ, 29.

arcanson, канифоль, 61.

argent, серебро, 105.

argent corné, серебро хлористое, 110.

argent fulminant, серебро гремучее, 108.

argile á porcelaine, каолинъ, 61.

arrow-root, аррорутъ, 13.

arseniate de sodium, натрій мышьяково-кислый, 85.

asbeste, азбестъ, 1.

asphalte, асфальтъ, 13.

aurantia, ауранція, 13.

aurate, d'ammoniaque, золото гремучее, 43.

aureoline, примулинъ, 100.

aurine, ауринъ, 14.

azaline, азалинъ, 1.

azotate de — см. nitrate de —

azotite de — см. nitrite de —

D. Acetaldehyd, альдегидъ, 3.

Aceton, ацетонъ, 14.

Aceto-wolframsaures Kali, калий уксусно-вольфрамово-кислый, 55.

Acetylwassertoff, альдегидъ, 3.

Aceto-wolframsaures Natron, натрій уксусно-вольфрамово-кислый, 89.

Aconiticasäure, аканитовая кислота, 3.

Aethylacetat, эфиръ уксусный, 127.

Aethylaldehyd, альдегидъ, 3.

Aethylidenmilchsäure, молочная кислота, 78.

Agar-agar, агаръ-агаръ, 1.

Alizarin, алигаринъ, 3.

Alaun, квасцы калийные, 63.

Albumin, альбуминъ, 3.

Aldehyd, альдегидъ, 3.

Alkohol, спиртъ этиловый, 113.

Aluminiumammoniumsulfat, квасцы амміачные, 62.

Aluminatsulfat, алюминій сѣрноватисто-кислый, 4.

Aluminium, алюминій, 4.

Aluminiumchlorid, алюминій хлористый, 5.

Aluminiumhydrat, алюминія гидратъ, 5.

Aluminiumjodid, алюминій іодистый, 4.

Aluminiumkaliumsulfat, квасцы калийные, 63.

Aluminiumnatriumsulfat, квасцы натріевые, 64.

Amber, янтарь, 128.

Amianth, азбестъ, 1.

Amido benzoësäure, амидобензойная кислота, 5.

Amidol, діамидофеноль хлористоводородный, 37.

Ammoniak, амміакъ, 6.

Ammoniakalaun, квасцы амміачные, 62.

Ammoniakflüssigkeit, амміакъ, 6.

Ammoniumbichromat, аммоній дву-хромово-кислый, 8.

Ammoniumbromid, аммоній бромистый, 7.

Ammoniumcarbonat, аммоній углекислый, 10.

Ammoniumchlorid, аммоній хлористый, 12.

Ammoniumcitrat, аммоній лимонно-кислый, 8.

Ammoniumfluorid, аммоній фтористый, 11.

Ammoniumhydrat, амміакъ, 6.

Ammoniumhydrosulfid, аммоній сѣрнистый, 9.

Ammoniumjodid, аммоній іодистый, 8.

- Ammoniumnitrat**, аммоній азотно-кислый, 7.
Ammoniumsесquicarbonat, аммоній углекислый, 10.
Ammoniumsulfhydrat, аммоній сѣрнистый, 9.
Ammoniumsulfat, аммоній сѣрно-кислый, 10.
Ammoniumsulfid, аммоній сѣрнисто-кислый, 9.
Ammoniumsulfocyanid, аммоній роданистый, 8.
Ammoniumthiosulfat, аммоній сѣрноватисто-кислый, 10.
Amylacetat, амилъ уксуснокислый, 6.
Amylum, крахмалъ, 67.
Anilin, анилинъ, 12.
Anotto, орлеанъ, 94.
annissaures Natron, натрій анисово-кислый, 82.
Antichlor, натрій сѣрноватисто-кислый, 87.
Antimon, сурьма, 115.
Antimonkermès, кermès минеральный s. сурьма, 115.
Antimonsulfid - Schwefelnatrium, натрій сульфо-сурьмянистико-кислый, 88.
Arabisches Gummi, гумми - арабикъ, 29.
Arowmehl, арроруть, 13.
Arrowroot, арроруть, 13.
Asbest, азбестъ, 1.
Asphalt, асфальтъ, 13.
Aethylalkohol, спиртъ этиловый, 113.
Aethyläther, эфиръ, 127.
Aetzammoniac, амміакъ, 6.
aetz baryt, баритъ ѣдкій, 15.
Aetzkali, кали ѣдкое, 48.
Aetzkalk, кальція окись, 60.
Aetznatron, натръ ѣдкій, 91.
Aurantia, ауранція, 13.
Aurin, ауринъ, 14.
Azaline, азалинъ, 1.
acetate of ammonia, аммоній ук-суснокислый, 11.
acetate of copper, мѣдь ук-сусно-кислая, 81.
acetate of lead, свинець ук-сусно-кислый, 104.
acetate of morphia, морфинъ ук-суснокислый, 79.
acetate of potash, калий ук-сусно-кислый, 55.
acetic acid, уксусная кислота, 118.
acetate of sodium, натрія ук-сусно-кислый, 89.
aceton, ацетонъ, 14.
aceto-tungstate of potassium, 55.
aceto-tungstate of sodium, натрій ук-сусно-вольфрамово-кислый, 89.
acetic acid, уксусная кислота, 118.
aconitic acid, аконитовая кислота, 3.
acetic éther, эфиръ ук-сусный, 126.
agar-agar, агаръ-агаръ, 1.
albumen, альбуминъ, 3.
alcohol, спиртъ этиловый, 113.
aldehyde, альдегидъ, 3.
alisarine, ализаринъ, 3.
alum, квасцы калийные, 63.
alum of ammonia, квасцы амміач-ные, 62.
alum of sodium, квасцы натріе-вые, 64.
aluminic hydrate, алюминія гид-ратъ, 5.
aluminic sulfate, алюминій сѣрно-кислый, 4.
aluminium, алюминій, 4.
aluminium iodide, алюминій іоди-стый, 4.
amber, янтарь, 128.
amidobenzoic acid, амидобензойная кислота, 5.
amidobenzol, анилинъ, 12.
amidol, діамидофеноль хлористо-водородный, 37.
ammonia, амміакъ, 6.
ammonia-alum, квасцы амміачные, 62.

ammoniated copper, мѣдь сѣрно-
 кислая амміачная, 80.
 ammoniated nitrate of silver, се-
 ребро азотнокислѣе амміачное,
 107.
 ammonio chloride, аммоній хло-
 ристый, 12.
 ammonio - bichromate of potash,
 двойная хромокислая соль ка-
 лія и аммонія, 36.
 ammonio-citrate of iron, двойная
 лимоннокислая соль желѣза и
 аммонія, 32.
 ammonio - ferrous alum, двойная
 сѣрнокислая соль (закисная)
 желѣза и аммонія, 34.
 ammonio-sulphate of iron, двойная
 сѣрнокислая соль (закисная)
 желѣза и аммонія, 34.
 ammonium bromide, аммоній бро-
 мистый, 7.
 ammonium carbonate, аммоній
 углекислый, 10.
 ammonium chloride, аммоній хло-
 ристый, 12.
 ammonium iodide, аммоній іоди-
 стый, 8.
 ammonium nitrate, аммоній азотно-
 кислый, 7.
 ammonium sulphate, аммоній сѣр-
 нокислый, 10.
 ammonium sulphide, аммоній сѣр-
 нистый, 9.

ammonium sulphite, аммоній сѣр-
 нистокислый, 9.
 ammonium sulphocyanate, аммо-
 ній роданистый, 8.
 ammonium thiosulphate, аммоній
 сѣрноватистокислый, 10.
 amyl acetate, амилъ уксусноки-
 слый, 6.
 amyllum, крахмалъ, 67.
 aniline, анилинъ, 12.
 anisate of sodium, натрій анисо-
 вокислый, 82.
 animal charcoal, уголь животный,
 118.
 annoto (arnoto), орлеанъ, 94.
 antichlor, натрій сѣрноватисто-
 кислый, 87.
 antimony, сурьма, 115.
 aqua-fortis, азотная кислота, 2.
 arabic gum, гумми-арабикъ, 29.
 argentic nitrate, серебро азотно-
 кислѣе, 106.
 arrow-root, аррорутъ, 13.
 asbestos, азбестъ, 1.
 asphaltum, асфальтъ, 13.
 aurantia, ауранція, 13.
 auric chloride, золото хлорное, 44.
 aurine, ауринъ, 14.
 azaline, азадинъ, 1.
 asotic acid, азотная кислота, 2.
 azotite of lead, свинецъ азотно-
 кислый, 104.

В

L. balsamum canadense, бальзамъ
 канадскій, 14.
 baryum bromatum, барій бромис-
 тый, 16.
 baryum chloratum, барій хлорис-
 тый, 17.
 baryum chloricum, барій хлорно-
 ватокислый, 17.
 baryum iodatum, барій іодистый, 16.
 baryum oxalicum, барій щавеле-
 вокислый, 17.

barium oxydatum anhydricum,
 барія окись, 15.
 baryum oxydatum hydricum, ба-
 ритъ ѣдкій, 15.
 baryum oxydatum saccharatum,
 барія сахаратъ, 18.
 baryum nitricum, барій азотно-
 кислый, 16.
 baryum sulfuricum, барій сѣрно-
 кислый, 16.

baryum super (per,- hyper) oxydatum, барія перекись, 18.
baryum hyperoxydatum hydricum, барія перекись (гидратъ), 18.
baryta caustica, (hydrica), барить ѣдкій, 15.
baryta chlorica, барій хлорноватокислый, 17.
baryta muriatica, барій хлористый, 17.
benzoë, смола бензойная, 111.
bensinum Petrolei, бензинъ, 18.
benzolum, бензолъ, 19.
bicarbonas kalicus, калий двууглекислый, 50.
bicarbonas sodae, натрій двууглекислый, 84.
bismuthum hydrico-nitricum, висмутъ азотнокислый, 22.
borax, натрій борнокислый, 82.
bromum, бромъ, 20.
butyrum stanni, олово хлористое, 94.

F. baume de Canada, бальзамъ канадскій, 14.
baume de momie, асфальтъ, 13.
baryte (caustique), барить ѣдкій, 15.
baryte sulfatée, барій сѣрно-кислый, 16.
barytine, барій сѣрнокислый, 16.
belmontine, парафинъ, 97.
benjoin, смола бензойная, 111.
benzine, бензинъ, 18.
benzoate de sodium, натрій бензойнокислый, 82.
benzole, бензолъ, 19.
benzoline, бензинъ, 18.
beurre d'etain, олово хлористое, 94.
bicarbonate de soude, натрій двууглекислый, 84.
bicarbonate de potasse, калий двууглекислый, 50.
bichlorure de cuivre, мѣдь хлорная, 82.

bichlorure de mercure, ртуть хлорная, 101.
bichlorure de palladium, палладій хлорный, 95.
bichlorure de platine, платина хлорная, 99.
bichromate d'ammoniaque, аммоній двухромокислый, 8.
bichromate d'ammonium, аммоній двухромокислый, 8.
bichromate ammoniaco - potassique, двойная хромокислая соль калия и аммонія, 36.
bichromate de potasse, калий двухромокислый, 51.
bioxalate de potassium, калий щавелевокислый (кисл. соль), 57.
bioxyde d'hydrogène, водорода перекись, 23.
bisulfite de potasse, калий дву-сѣрнистокислый, 50.
bisulfite de soude, натрій сѣрнистокислый, кислый, 86.
bisulfure de carbone, углеродъ сѣрнистый, 117.
bitartrate de potasse, калий виннокислый (кислый), 49.
bitartrate de soude et de potasse, двойная виннокислая соль калия и натрія, 31.
bitume de Judée, асфальтъ, 13.
blanc de baryte, бѣлила баритовыя, 20.
blanc de bismuthe, бѣлила висмутовыя, 21.
blanc de céruse, бѣлила свинцовыя, 21.
blanc d'Espagne, бѣлила висмутовыя 21.
blanc de fare, бѣлила висмутовыя, 21.
blanc hollandais, бѣлила свинцовыя, 21.
blanc d'oeuf, альбуминъ, 3.
blanc de plomb, бѣлила свинцовыя, 21.
blanc de roi, бѣлила свинцовыя, 21.

bleu de quinoléine, ціанинъ, 124.
 bleu d'anil, индиго синее, 45.
 bois de Panama, панама, 96.
 borate de soude, натрій борно-
 кислий, 82.
 borax, натрій борнокислий, 82.
 brai sec, канифоль, 61.
 brôme, бромъ, 20.
 bromhydrate d'ammonium, ammo-
 ній бромистый, 7.
 bromure d'ammonium, аммоній
 бромистый, 7.
 bromure d'argent, серебро бро-
 мистое, 107.
 bromure de baryum, барій бро-
 мистый, 16.
 bromure de cadmium, кадмій бро-
 мистый, 47.
 bromure de cadmium et de potas-
 sium, двойная бромистая соль
 кадмія и калія, 31.
 bromure de calcium, кальцій бро-
 мистый, 58.
 bromure de chaux, кальцій бро-
 мистый, 58.
 bromure double de cadmium et
 d'ammonium, двойная бромис-
 тая соль кадмія и аммонія, 30.
 bromure de cuivre мѣдь бромис-
 тая, 79.
 bromure de lithine (-ium) литій
 бромистый, 73.
 bromure de magnesium, магній
 бромистый, 74.
 bromure de potassium, калій бро-
 мистый, 49.
 bromure de sodium, натрій бро-
 мистый, 83.
 bromure de zinc, цинкъ бромистый,
 123.
 butyrate de soude, натрій масля-
 нокислый, 85.

D. Bärlahpsamen, ликоподій, 72.

Baryum(su,-hy)peroxyd, барія пе-
 рекись, 18.

Baryumsaccharat, барія сахаратъ,
 18.

Barytweiss, бѣлила баритовыя, 20.

Baryumbromid, барій бромистый,
 16.

Baryumchlorat, барій хлорновато-
 кислый, 17.

Baryumchlorid, барій хлористый,
 17.

Baryt(-yum)hydrat, баритъ ѣдкій,
 15.

Baryumhydroxyd, баритъ ѣдкій,
 15.

Baryumjodid, барій іодистый, 16.

Baryumnitrat, барій азотнокислый
 16.

Baryumoxalat, барій щавелево-
 кислый, 17.

Baryumoxyd, барія окись, 15.

Baryumoxydhydrat, баритъ ѣдкій,
 15.

Baryumsulfat, барій сѣрнокислый,
 16.

Bensaminsäure, амидобензойная
 кислота, 5.

Bensidam, анилинъ, 12.

Benzin, бензинъ, 18.

Benzoëharz, смола бензойная, 111.

Benzoëblumen, бензойная кислота,
 19.

benzoesaures Natron, натрій бен-
 зойнокислый, 88.

Benzoësäure, бензойная кислота,
 19.

Benzoylsäure, бензойная кислота,
 19.

Benzoesalz, бензойная кислота, 19.

Benzol, бензолъ, 19.

Berdöl, нефть, 92.

Bergamottöl, масло бергамотовое,
 76.

Bergflax, азбестъ, 1.

Bergpapier, азбестъ, 1.

Bernstein, янтарь, 128.

Bernsteinsäure, янтарная кислота,
 127.

Bittersalz, магній сѣрнокислый, 75.

Bitumen, асфальтъ, 13.

Bitterde, магнезія, 74.
blauer Lack, лакмусъ, 71.
blausaures Kali, калий синеродистый, 54.
blausaures Kaliumeisenoxydul, калий желѣзистосинеродистый, 51.
Blaustein, лакмусъ, 71.
Blaustein, мѣдь сѣрноокислая, 80.
Bleichkalk (-pulver), кальцій хлорноватистокислый, 59.
Bleichkali калий хлорноватистокислый, 56.
Bleichwasser, вода свинцовая, 23, 104, (водн. раств. уксусно-свинцовой соли).
Bleiacetat, свинецъ уксуснокислый, 104.
Bleinitrat (-salpeter), свинецъ азотнокислый, 104.
Bleizucker (-salz), свинецъ уксуснокислый, 104.
Bleiweiss, бѣлила свинцовыя, 21.
Bleiweissurogat, бѣлила баритовыя, 20.
Blitzpulver, ликоподій, 72.
Blutlaugensalz, gelbes, кровяная соль, желтая, 69.
Blutlaugensalz, rothes, калий желѣзносинеродистый, 52.
Blutstein, желѣза окись, 39.
Boratsäure, борная кислота, 19.
Borax, натрій борнокислый, 82.
Borsäure, борная кислота, 19.
brennbares Salpeter, аммоній азотнокислый, 7.
Brenzgallussäure, пирогаллоль, 98.
Brenzcatechin, пирокатехинъ, 99.
Brom, бромъ, 20.
Bromammonium, аммоній бромистый, 7.
Brombaryum, барій бромистый, 16.
Bromcadmium, кадмій бромистый, 47.
Bromcadmiumkalium, двойная бромистая соль кадмія и калия, 31.
Bromcalcium, кальцій бромистый, 58.

Bromeosinsilber, эозинъ, 126.
Bromkalium, калий бромистый, 49.
Bromlithium, литій бромистый, 73.
Brommagnesium, магній бромистый, 74.
Bromnatrium, натрій бромистый, 83.
Bromsilber, серебро бромистое, 107.
Bromwasser, вода бромная, 22, 20.
Bromwasserstoffsäure, бромистоводородная кислота, 20.
bromwasserstoffsäures Baryt, барій бромистый, 16.
Bromzink, цинкъ бромистый.
Bucherholztheerkreosot, креозотъ, 68.
Bullriche's salz, натрій двууглекислый, 84.
buttersaures Natron, натрій маслянокислый, 85.
baboul-gum, гуммиарабикъ, 29. Е.
balsam of Canada, бальзамъ канадскій, 14.
barium (baric) chloride, барій хлористый, 17.
baric hydrate, баритъ ѣдкій, 15.
barium oxalate, барій щавелевокислый, 17.
barium nitrate, барій азотнокислый, 16.
baryum peroxide, барія перекись, 18.
baryum saccharate, барія сахаратъ, 18.
benzamic acid, амидобензойная кислота, 5.
benzine, бензинъ, 18.
benzoate of sodium, натрій бензойнокислый, 82.
benzoic acid, бензойная кислота, 19.
benzoin, смола бензойная, 111.
benzole, бензолъ, 19.
bergamot-oil, масло бергамотовое, 76.

bicarbonate of potassium, калий двууглекислый, 50.
 bicarbonate of soda, сода двууглекислая, 112, 84.
 bicarbonate of sodium, натрий двууглекислый, 84.
 bichloride of mercury, ртуть хлорная, 101.
 bichloride of palladium, палладий хлорный, 95.
 bichloride of platinum, платина хлорная, 99.
 bichromate of ammonia, аммоний двухромокислый, 8.
 bioxalate of potash(-assium), калий щавелевокислый (кислый), 57.
 bichromate of potash, калий двухромокислый, 51.
 bismuth-white, бѣлила висмуты, 21.
 bisulphite of potash, калий дву-сѣрнистокислый, 50.
 bisulphite of sodium, натрий сѣрнистокислый, кислый, 86.
 bisulphuret of carbon's, углеродъ сѣрнистый, 117.
 bitter salt, магній сѣрнокислый 75.
 bitartrate of potash, калий виннокислый, кислый, 49.
 blood-lye-salt, калий желѣзисто-синеродистый, 51.
 blood-stone, желѣза окись, 39.
 blue vitriol (copperas, stone), мѣдь сѣрнокислая, 80.
 bone-black, уголь животный, 118.
 borate of sodium, натрий борнокислый, 82.
 borax, бура, 20, 82.

boric (boracic) acid борная кислота, 19.
 british gum, декстринъ, 37.
 bromhydric acid, бромистоводородная кислота, 20.
 bromide of ammonia (-ium), аммоний бромистый 7.
 bromide of baryum, барій бромистый, 16.
 bromide of cadmium, кадмій бромистый, 47.
 bromide of cadmium and ammonium, двойная бромистая соль кадмія и аммонія, 30.
 bromide of calcium(oflime), кальцій бромистый, 58.
 bromide of cadmium and potassium, двойная бромистая соль кадмія и калия, 31.
 bromide of copper, мѣдь бромистая, 79.
 bromide of lithium, литій бромистый, 73.
 bromide of magnesium, магній бромистый, 74.
 bromide of potassium, калий бромистый, 49.
 bromide of silver, серебро бромистое, 104.
 bromide of sodium, натрий бромистый, 83.
 bromide of zinc, цинкъ бромистый, bromine, бромъ, 20.
 bromine water, вода бромная, 22, 20.
 brown resin, канифоль, 61.
 butyrate of sodium, натрий маслянокислый, 85.

C

L. cadmii et kalii bromidum, двойная бромистая соль кадмія и калия, 31.
 cadmii et kalii joditum, двойная іодистая соль кадмія и калия 31.

cadmii et natrii joditum, іодистая соль кадмія и натрия, 32.
 cadmium, кадмій, 47.
 cadmium chloratum, кадмій хлористый, 47.

cadmium bromatum, кадмій бромистый, 47.
cadmium bromatum ammoniatum, двойная бромистая соль кадмія и аммонія, 30.
cadmium iodatum, кадмій іодистый, 47.
cadmium fluoratum, кадмій фтористый, 48.
calcaria carbonica, кальцій углекислый, 58.
calcaria caustica, кальція окись, 60.
calcaria chlorata, кальцій хлорноватистокислый, 59.
calcaria (hydrica, hydrata), известь гашеная, 45, 60.
calcaria hypochlorosa, кальцій хлорноватистокислый, 59.
calcaria nitrica, кальцій азотнокислый, 57.
calcaria usta, известь жженая, 45, 60.
calcium bromatum, кальцій бромистый, 58.
calcium carbonicum, кальцій углекислый, 58.
calcium chloratum, кальцій хлористый, 59.
calcium iodatum, кальцій іодистый, 58.
calcium nitricum, кальцій азотнокислый, 57.
calcium oxydatum ustum, известь жженая, 45, 60.
calcium oxydatum hydricum, кальція гидратъ, 60.
calcium oxydatum saccharatum, кальція сахаратъ, 60.
calomelas, каломель, 67, 101.
calx chlorata, известь хлорная, 45, 56.
camphora, камфора, 61.
caput mortuum, калькотаръ, 67.
carbo animalis, уголь животный, 118.
carbonas natri, натрій углекислый, 88.

carboneum sulfuratum, углеродъ сѣрнистый, 117.
cera alba, воскъ бѣлый, 24.
chloretum ferricum, желѣзо хлорное, 42.
chloretum ferrosus, желѣзо хлористое, 42.
chloretum stannosum, олово хлористое, 94.
chloroformium, хлороформъ, 121.
chlorum, хлоръ, 121.
cobaltum chloratum, кобальтъ хлористый, 66.
colla, клей, 65.
colla piscium, клей рыбій, 65.
collodium, коллодій, 66.
copal, копаль, 67.
cortex Quillajae, панама, 96.
cremor tartari, кремортартаръ, 68, 49.
creosotum, креозотъ, 68.
cuprum, мѣдь, 80.
cuprum aceticum, мѣдь уксуснокислая, 81.
cuprum bichloratum, мѣдь хлорная, 82.
cuprum bromatum, мѣдь бромистая, 79.
cuprum chloratum (mono-), мѣдь хлористая, 81.
cuprum hydrochloricum, мѣдь хлорная, 82.
cuprum muriaticum, мѣдь хлорная, 82.
cuprum nitricum, мѣдь азотнокислая, 79.
cuprum sulphuricum, мѣдь сѣрнокислая, 80.
cuprum sulfurico - ammoniatum, мѣдь сѣрнокислая, амміачная, 80.

cadmium, кадмій, 47.
calomel, каломель, 61, 101.
camphre, камфора, 61.
caoline, каолинъ, 61.
caoutchouc, каучукъ, 62.

caramel, карамель (сахаръ), 103.
 carbonate acide de potasse, калий двууглекислый, 50.
 carbonate acide de sodium, натрій двууглекислый, 84.
 carbonate d'ammoniaque, аммоній углекислый, 10.
 carbonate d'argent, серебро углекислое, 110.
 carbonate de calcium, кальцій углекислый, 58.
 carbonate de chaux, кальцій углекислый, 58.
 carbonate de lithine (-ium), литій углекислый, 73.
 carbonate de potasse, калий углекислый, 54.
 carbonate (sodique) de soude, натрій углекислый, 88.
 carbonate monopotassique, калий двууглекислый, 50.
 carbonate monosodique, натрій двууглекислый, 84.
 carbonate neutre, калий углекислый, 54.
 celloidine, целлоидинъ, 92.
 celluloïde, целлюлоидъ, 65.
 cellulose, целлюлоза, 123.
 celluloses nitriques, нитроблѣтчатки, 92.
 ceresine, парафинъ, 97.
 cerotine, церотинъ, 123.
 céruse, бѣлила свинцовыя, 21.
 chaux caustique, кальція окись, 60.
 charbon animal (d'os), уголь животный, 118.
 chaux eteinte (-hydratée, -etouffée), известь гашеная, 45, 60.
 chaux (vive), известь жжена, 45, 60.
 chlorate de baryum, барій хлорноватокислый, 17.
 chlorate barytique, барій хлорноватокислый, 17.
 chlorate de potasse, калий хлорноватокислый, 56.
 chlorate potassique, калий хлорноватокислый, 56.

chloraurite de potassium, двойная соль хлористаго золота и калия, 34.
 chlore, хлоръ, 122.
 chloraurate de potassium, двойная соль хлорнаго золота и калия, 35.
 chloraurate de sodium, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.
 chlorhydrate d'ammoniaque, аммоній хлористый, 12.
 chlorhydrate de chlorure aurique, золото хлорное съ соляной кислотой, 44.
 chlorhydrate de diamidophenole, диамидофеноль хлористоводородный, 37.
 chlorhydrate d'hydroxylamine, гидроксиламинъ хлористоводородный, 26.
 chloride d'or brun, золото хлорное, 44.
 chloride de carbone, хлороформъ, 121.
 chloroforme, хлороформъ, 121.
 chlorhydrate de paramidophenol, парамидофеноль хлористоводородный, 96.
 chlorhydrate de rosaniline, фуксинъ, 120.
 chlorophylle, хлорофиллъ, 121.
 chlorure cuivrique, мѣдь хлорная, 82.
 chlorure cuivreux, мѣдь хлористая, 81.
 chloroplatinite de potassium, двойная хлористая соль платины и калия, 35.
 chlorure aurique, золото хлорное, 44.
 chlorure d'aluminium, алюминій хлористый, 5.
 chlorure d'ammonium, аммоній хлористый, 12.
 chlorure d'ammoniaque, аммоній хлористый, 12.
 chlorure d'argent, серебро хлористое, 110.

chlorure de barium, барій хлористый, 17.
 chlorure de cadmium, кадмій хлористый, 47.
 chlorure de calcium, кальцій хлористый, 59.
 chlorure de chaux, кальцій хлорноватистокислый, 59.
 chlorure de cobalt, кобальтъ хлористый, 66.
 chlorure ferrique, желѣзо хлорное 42.
 chlorure de fer, желѣзо хлорное, 42.
 chlorure de iode, іодъ однохлористый, 46.
 chlorure de lithium (-ine), литій хлористый, 74.
 chlorure de magnesium, магній хлористый, 76.
 chlorure de méthyle bichloré, хлороформъ, 121.
 chlorure mercureux, ртуть однохлористая, 101.
 chlorure mercurique, ртуть хлорная, 101.
 chlorure d'or, золото хлорное, 44.
 chlorure (double) d'or et de potassium, двойная соль хлорнаго золота и калия, 35.
 chlorure (double) d'or et de sodium, двойная соль хлорнаго золота и натрия, 35.
 chlorure d'osmium ammoniacal jaune (de Fremis), осмій хлористый, амміачный. 95.
 chlorure palladeux (de palladium), палладій хлористый, 95.
 chlorure palladique, палладій хлорный, 95.
 chlorure platinique, платина хлорная, 99.
 chlorure de potasse (potassium), калий хлористый, 55.
 chlorure de soude (sodium), натрій хлористый, 90.
 chlorure de strontium, стронцій хлористый, 114.

chlorure d'uranium, уранъ хлористый, 114.
 chlorure stanneux, олово хлористое, 94.
 chlorure de zinc, цинкъ хлористый, 124.
 chlorure sous-aureux, золото хлористое, 44.
 chromate rouge de potassium, калий двухромокислый, 51.
 chryzaniline, хризанилинъ, 122.
 chrysoïdine, хризоидинъ, 122.
 cire (blanche) воскъ бѣлый, 24.
 citrate d'ammoniaque (-ium), аммоній лимоннокислый, 8.
 citrate d'argent, серебро лимоннокислое, 109.
 citrate de fer, желѣзо лимоннокислое (окисное), 41.
 citrate ammoniacal de fer, двойная лимоннокислая соль желѣза и аммонія, 41, 32.
 citrate de potasse, калий лимоннокислый, 53.
 citrate de soude, натрій лимоннокислый, 85.
 colcothar, колькотаръ, 67.
 colle, клей, 65.
 colle de poisson, клей рыбій, 65.
 collodion, коллодій, 66.
 colle forte (-de parchemin, d'os, — de Flandre) желатина, 38.
 colle marine, глюмаринъ, 65.
 colophane, канифоль, 61.
 corail, коралъ, 67.
 coralline jaune, ауринъ, 14.
 cosmoline, вазелинъ, 21.
 coton azotique, нироксилинъ 99, 93.
 coton-poudre (fulminant), хлопчатобумажный порохъ, 93.
 couperose bleue, мѣдь сѣрноокислая, 80.
 couperose verte, желѣзо сѣрноокислое (закисное), 41.
 craie, кальцій углекислый, 58.
 crème de tartre, калий виннокислый (кислый), 49.

creozote, креозоть, 68.
 craie de Briançon, талькъ, 116.
 cristeaux, натрій углекислый, 88.
 cuivre, мѣдь, 80.
 curcuma, куркума, 70.
 cyanoferride de potassium, калий
 желѣзносинеродистый, 52.
 cyanoferrure de potassium, калий
 желѣзистосинеродистый, 51.
 cyanine, ціанинъ, 124.
 cyanure potassique (de potassium),
 калий синеродистый, 54.
 cyanure ferro-potassique, калий же-
 лѣзистосинеродистый, 51.
 cyanure rouge de potasse, калий
 желѣзносинеродистый, 52.
 cuivre sulfaté, мѣдь сѣрно-
 кислая, 80.
 cuivre ammoniacal мѣдь сѣрно-
 кислая, амміачная, 80.

D. Cadmium, кадмій, 47.
 Cadmiumammoniumbromid, двой-
 ная бромистая соль кадмія и
 аммонія, 30.
 Cadmiumbromid, кадмій бромис-
 тый, 47.
 Cadmiumchlorid, кадмій хлористый,
 47.
 Cadmiumfluorid, кадмій фторис-
 тый, 48.
 Cadmiumjodid, кадмій іодистый,
 47.
 Cadmiumkaliumbromid, двойная
 бромистая соль кадмія и калия,
 31.
 Cadmiumnatriumjodid, двойная іо-
 дистая соль кадмія и натрія, 32.
 Calciumbromid, кальцій бромис-
 тый, 58.
 Calciumcarbonat, кальцій углекис-
 лый, 58.
 Calciumchlorid, кальцій хлорис-
 тый, 59.
 Calciumhydroxyd, кальція гидратъ,
 60.

Calciumhypochlorit, кальцій хлор-
 новатистокислый, 59.
 Calciumjodid, кальцій іодистый, 58.
 Calciumnitrat, кальцій азотнокис-
 лый, 57.
 Calciumoxyd, кальція окись, 60.
 Calciumsaccharat, кальція саха-
 ратъ, 60.
 Calomel, каломель, 57, 101.
 Campher, камфора, 61.
 Canadababsam, canadischer Bal-
 sam, бальзамъ канадскій, 14.
 Caramel, карамель, s. сахаръ,
 103.
 Carbolsäure, карболовая кислота,
 62.
 Castoröl, масло касторовое, 77.
 Celloïdine, коллодій, 66.
 Celluloid, целлюлоидъ, 122, 92.
 Cellulose, целлюлоза, 122.
 Cerotine, церотинъ, 123.
 Chinolinblau (-cyanin), ціанинъ,
 123.
 Chinolinroth, хинолинъ, 120.
 Chlor, хлоръ, 122.
 Chloraluminium, алюминій хло-
 ристый, 5.
 Chlorammonium, аммоній хлори-
 стый, 12.
 Chlorbarium, барій хлористый, 17.
 Chlorkadimium, кадмій хлористый,
 47.
 Chlorkalcium, кальцій хлористый,
 59.
 Chlorjod, іодъ однохлористый, 46.
 Chorkobalt, кобальтъ хлористый,
 66.
 Chloreisen, желѣзо хлористое, 42.
 Chlorgold, золото хлорное, 44.
 Chlorgoldkalium, двойная соль
 хлорнаго золота и калия, 35.
 Chlorgoldnatrium, двойная соль
 хлорнаго золота и натрія, 35.
 Chlorkalium, калий хлористый, 55.
 Chlorkalk, кальцій хлорноватисто-
 кислый, 59.
 Chlorkupfer мѣдь хлорная, 82.
 Chlorlithium, литій хлористый, 74.

Chlormagnesium, магній хлористый, 76.
Chlornatrium, натрій хлористый, 90.
Chloroform, хлороформъ, 121.
Chlorophyll, хлорофилъ, 121.
Chlorplatin, платина хлорная, 99.
Chlorquecksilber, ртуть хлорная, 101.
chlorsaures Baryum, барій хлорноватокислый, 17.
chlorsaures Kali, калий хлорноватокислый, 56.
Chlorsilber, серебро хлористое, 110.
Chlorstrontium, стронцій хлористый, 114.
Chlorwasser, вода хлорная, 23.
Chlorwasserstoffsäure, соляная кислота, 112.
chlorwasserstoffsäures Ammoniak, аммоній хлористый, 12.
Chlorzink, цинкъ хлористый, 124.
Chromalaun, квасцы хромовые, 64.
Chromoxydkaliumsulfat, квасцы хромовые, 64.
Chromsäure (anhydrid), хромовая кислота, 122.
Chrysanilin (gelb) хризанилинъ, 122.
Chrysotholuidin, хризанилинъ, 122.
Chrysoïdin, хризоидинъ, 122.
Citridic(n)säure, аконитовая кислота, 3.
Citronensäure, лимонная кислота, 72.
citronensaures Ammoniak, аммоній лимоннокислый, 8.
citronensaures Eisenoxyd, желѣзо лимоннокислое (окисное), 41.
citronensaures Eisenoxyd-Ammon, двойная лимоннокислая соль (окисная) желѣза и аммонія, 32.
citronensaures Kali, калий лимоннокислый, 53.
citronensaures Natron, натрій лимоннокислый 85.

citronensaures Silber, серебро лимоннокислое, 109.
Colcothar, колькотаръ, 67.
Collodium, коллодій, 66.
Collodiumwolle, нитроклѣтчатки, 92.
Colloxylin, фотоксилинъ, 120, 92.
Colophonium, канифоль, 61.
Composition, олово хлористое, 94.
Copal (harz), копаль, 67.
Corallin, gelbes, ауринъ, 14.
Crocus, крокусъ, 69.
Curcuma, куркума, 70.
Cyaneisenkalium, калий желѣзистосинеродистый, 51.
Cyanin, цианинъ, 124.
Cyankalium, калий синеродистый, 54.

cadmium, кадмій, 47. E.
cadmium and potassium bromide, двойная бромистая соль кадмія и калия, 31.
cadmium and sodium iodide, двойная іодистая соль кадмія и натрия, 32.
cadmium bromide, кадмій бромистый, 47.
cadmium chloride, кадмій хлористый, 47.
cadmium iodide, кадмій іодистый, 47.
calcic carbonate, кальцій углекислый, 58.
calcic chloride, кальцій хлористый, 59.
calcic hydrate, кальція гидратъ, 60.
calcium bromide, кальцій бромистый, 58.
calcium iodide, кальцій іодистый, 58.
calcium hypochloride, кальцій хлорноватистокислый, 59.
calcium nitrate, кальцій азотнокислый, 57.
calcium saccharate, кальція сахаратъ, 60.

cajerput - oil, масло каэпутовое, 77.

calomel, каломель, 61.

camphor, камфора, 61.

Canada balzam, бальзамъ канадскій, 14.

caoutchouc, каучукъ, 62.

carbolic acid, карболовая кислота, 62.

carbonate of ammonia, аммоній углекислый, 10.

carbonate of lime, кальцій углекислый, 58.

carbonate of lithium, литій углекислый, 73.

carbonate of potash, калий углекислый, 54.

carbonate of silver, серебро углекислое, 110.

carbonate of soda, натрій углекислый, 88.

caramel, карамель, s. сахаръ, 103.

castor-oil, масло касторовое, 77.

catechol, пирокатехинъ, 99.

caustic ammonia, амміакъ, 6.

caustic baryta, баритъ ѳдкій, 15.

caustic lime, кальція окись, 60.

caustic potash, кали ѳдкое, 48.

caustic soda, натръ ѳдкій, 91.

celluloïd, целлюлоидъ, 123, 92.

cellulose, целлюлоза, 123.

cerotine, церотинъ, 123.

ceruse, бѳлила свинцовыя, 21.

chalk (prepared), мѳль, 82, 58.

china clay, каолинъ, 61.

chinolin blue, ціанинъ, 124.

chlorate of aluminium, алюминій хлористый, 5.

chlorate of baryum, барій хлорноватокислый, 17.

chlorate of potash, калий хлорноватокислый, 56.

chloride of aluminium, алюминій хлористый, 5.

chloride of ammonium (-ia) аммоній хлористый, 12.

chloride of barium, барій хлористый, 17.

chloride of calcium, кальцій хлористый, 59.

chloride of cadmium, кадмій хлористый, 47.

chloride of cobalt, кобальтъ хлористый, 66.

chloride of copper, мѳдь хлористая, 81.

chloride of gold, золото хлорное, 44.

chloride of gold and potassium, двойная соль хлорнаго золота и калия, 35.

chloride of gold and sodium, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.

chloride of iodine, іодъ однохлористый, 46.

chloride of iron, желѳзо хлорное, 42.

chloride of lime, кальцій хлорноватистокислый, 59.

chloride of lithium, литій хлористый, 74.

chloride of magnesia, магній хлористый, 76.

chloride of mercury, ртуть хлорная, 101.

chloride of palladium, палладій хлористый, 95.

chloride of potash, калий хлористый, 55.

chloride of potassa, калий хлорноватистокислый, 56.

chloride of silver, серебро хлористое, 110.

chloride of sodium, натрій хлористый, 90.

chloride of strontium, стронцій хлористый, 114.

chloride of zinc, цинкъ хлористый, 124.

chlorinated lime, кальцій хлорноватистокислый, 59.

chlorine, хлоръ, 122.

chlorine water, вода хлорная, 23 122.

chloroform, хлороформъ, 121.

chlorophyl, хлорофиллъ, 121.
 chrome alum, квасцы хромовые, 64.
 chromic acid (anhydrid), хромовая
 кислота, 122.
 chrysanilin - yellow, хризанилинъ,
 122.
 chrysoidine, хризоидинъ, 122.
 cinnamom-oil, масло коричное, 77.
 citrate of ammonium, аммоній ли-
 монокислый, 8.
 citrate of iron and ammonium.
 двойная лимоннокислая соль
 (окисная) желѣза и аммонія, 32.
 citrate of peroxyd of iron, желѣзо
 лимоннокислое (окисное), 41.
 citrate of potash, калий лимонно-
 кислый, 53.
 citrate of silver, серебро лимон-
 нокислое, 109.
 citrate of sodium, натрій лимон-
 нокислый, 85.
 citridic acide, аконитовая кисло-
 та, 3.
 citric acide, лимонная кислота, 72.
 cloves-oil, масло гвоздичное, 76.
 cobalt chloride, кобальтъ хлори-
 стый, 66.
 collodion, коллодій, 66.
 colophonum, канифоль, 61.
 colophony resin, канифоль, 61.
 concetrated alum, алюминій сѣр-
 нокислый, 4.
 coral, кораль, 67.

copper, мѣдь, 80.
 copperas, желѣзо сѣрноокислое (за-
 кисное), 41.
 corrosive sublimate, ртуть хлор-
 ная, 101.
 copper vitrol, мѣдь сѣрноокислая,
 80.
 copper sulfate and ammonia, мѣдь
 сѣрноокислая, амміачная, 80.
 cotton, explosive, пироксилинъ,
 99, 92.
 creame of tartar, калий виннокис-
 лый (кислый), 49.
 creasote, креозотъ, 68.
 crocus, крокусъ, 69.
 crystallized verdigris, мѣдь ук-
 суснокислая, 81.
 curcuma, куркума, 70.
 cupric nitrate, мѣдь азотнокис-
 лая, 79.
 curry powder, куркума, 70.
 cyanide of potassium, калий сине-
 родистый, 54.
 cyanin, ціанинъ, 124.
 cyanin iodide, ціанинъ, 124.
 culinary salt, натрій хлористый,
 90.
 cupric acetate, мѣдь уксуснокис-
 лая, 81.
 cupric bromide, мѣдь бромистая,
 79.
 cupric chloride, мѣдь хлорная, 82.

D

L. dammarum, даммаръ, 30.
 dextrinum, декстринъ, 37.
 diamidophenolum, діамидофеноль,
 37.
 diamidophenolum hydrochloricum,
 діамидофеноль хлористоводо-
 родный, 37.
 diamidobenzolum (-para), пара-
 фенилендіаминъ, 97.

dextrine, декстринъ, 37. F.
 dextrine sucrée, глюкоза (правая),
 28.
 diacetate de plomb, свинець азот-
 нокислый, 104.
 diamidobenzole, діамидобензолъ, 37.
 diamidophenole, діамидофеноль, 37.
 dextrose, глюкоза (правая), 28.

D. **Dammarharz**, даммаръ 30.
Dampf gummi, декстринъ, 37.
Dextrin, декстринъ, 37.
Dextrinzucker, глюкоза (правая), 28.
Diamidophenol, диамидофенолъ, 37.
Digestivsalz, калий хлористый, 55.
Doppeltjodid, насыщенный растворъ іодистаго серебра въ іодистомъ калии.
doppeltchlorquecksilber, ртуть хлорная, 101.
doppeltchromsaures Ammoniak, аммоній двухромокислый, 8.
doppeltchromsaures Kali-Ammon, двойная хромокислая соль калия и аммонія, 36.
doppeltchromsaures Kali, калий двухромокислый, 51.
doppelter Alaun, квасцы натріевыя, 64.
doppeltkohlensaures Kali, калий двууглекислый, 50.
doppeltkohlensaures Natron, натрій двууглекислый, 84.
Dranchenblut, кровь драконова, 69.

Druckersalz, натрій оловяннокислый, 86.

dammar, даммаръ, 30. **Е.**
deutochloride of copper, мѣдь хлорная, 82.
dextrine, декстринъ, 37.
di-acid carbonate of sodium, натрій двууглекислый, 84.
dextrose, глюкоза (правая), 28.
diamidobenzole, диамидобензолъ, 37.
dragon-blood, кровь драконова, 69.
diamidophenol, диамидофенолъ, 37.
dioxide of barium, барія перекись, 18.
digestive salt, калий хлористый, 55.
dioxyde of hydrogen, водорода перекись, 23.
distilled water, вода дистиллированная, 22.
diacide carbonate of potassium, калий двууглекислый, 50.

Е

L. **ebur ustum**, уголь животный, 118.
eiconogenum, эйконогенъ, 125.
elemi, элеми, 126.
eosin, эозинъ, 126.
erythrosin, эритрозинъ, 126.

F. **eau**, вода, 22.
eau à detacher, бензинъ, 18.
eau distillée, вода дистиллированная, 22.
eau oxygénée, водорода перекись, 23.
eau bromée, вода бромная, 22, 20.
eau chlorée, вода хлорная, 23.
eau de Javelle, вода жавелева, 23, 56.

eau de Rabel, углеродъ сѣрнистый, 117.
eau forte, азотная кислота, 2.
eau regale, водка царская, 23.
eau seconde, азотная кислота, 2.
élémi, элеми, 126.
eosine, эозинъ, 126.
erythrosine, эритрозинъ, 126.
esprit de Minderer, Миндереровъ спиртъ, *v.* аммоній уксуснокислый, 11.
esprit de bois, спиртъ метиловый, 112.
esprit pyroxylique (pyroligneux), спиртъ метиловый, 112.
esprit de sel, соляная кислота, 112.
esprit de sel ammoniac, амміакъ, 6.

esprit de vin, спиртъ этиловый, 113.
 essence de pétrole blanche, бензинъ, 18.
 essence de poire, амилъ уксусно-кислый, 6.
 essence de térébenthine, скини-даръ, 111.
 essence de — v. huile de —
 etain, олово, 93.
 etain battu (en feuilles), станиоль, 113, 93.
 éther (d'éthyle), эфиръ, 127.
 ether acétique, эфиръ уксусный, 127.
 éther pyroacétique, ацетонъ, 14.
 ether pyroligneux, спиртъ метиловый, 112.
 ether vinique, эфиръ, 127.

D. Eiconogen, эйконогенъ, 125.
 Eischlorid, желѣзо хлорное, 42.
 Eischlorür, желѣзо хлористое, 42.
 Eisenjodür, желѣзо іодистое, 41.
 Eisenoxalat, желѣзо щавелевокис-
 лое (закисное), 43.
 Eisenoxidnitrat, желѣзо азотно-
 кислое (окисное), 40.
 Eisenperchlorid, желѣзо хлорное, 42.
 Eisenvitriol, желѣзо сѣрнокислое
 (закисная соль), 41.
 Eisensesquichlorid, желѣзо хлор-
 ное, 42.
 Eisensulfat, желѣзо сѣрнокислое
 (закисная соль), 41.
 Eisessig, уксусная кислота, 118.
 Eisinöl, желѣзо хлорное, 42.
 Eiweiss, альбуминъ, 3.
 elastistisches Harz, каучукъ, 62.
 Elemiharz, эллеми, 126.
 englisches Riechsalz, аммоній угле-
 кислый, 10.
 Englischessalz, магній сѣрнокис-
 лый, 75.

Equisetsäure, аконитовая кисло-
 та, 3.
 Eosin, эозинъ, 126.
 Eosin-Blaustich, эритрозинъ, 126.
 Erdharz, асфальтъ, 13.
 erdiger Talk, каолинъ, 61.
 Erdpech, асфальтъ, 13.
 Englischroth, колькотаръ, 67.
 Erythrosin, эритрозинъ, 126.
 Essigäther, эфиръ уксусный, 127.
 Essiggeist, ацетонъ, 14.
 Essigsäure, уксусная кислота, 118.
 Essigsäureamylester, амилъ ук-
 суснокислый, 6.
 essigsaures Ammoniak, аммиакъ
 уксуснокислый, 11.
 essigsaures Bleioxyd, свинецъ
 уксуснокислый, 104.
 essigsaures Kali, калий уксусно-
 кислый, 55.
 essigsaures Morphin, морфій уккус-
 нокислый, 79.
 essigsaures Natron, натрій уккус-
 нокислый, 89.

earthmoss-seed, ликоподій, 72. **E.**
 eiconogen, эйконогенъ, 125.
 elastic gum, каучукъ, 62.
 elemi-resin, элеми, 126.
 english-red, колькотаръ, 67.
 equisetid acid, аконитовая кисло-
 та, 3.
 eosin, эозинъ, 126.
 Epsom salt, магній сѣрнокислый,
 75.
 erythrosin, эритрозинъ, 126.
 ether, эфиръ, 127.
 ethyl acetate, эфиръ уккусный, 127.
 explosive starch, ксилоидинъ, 69.
 explosive (fulminating) cotton, пи-
 роксилинъ, 93.

F

L. ferri et ammonii citras, двойная лимоннокислая соль (окисная) желѣза и аммонія, 32.

ferrid-kalium cyanatum rubrum, калий желѣзносинеродистый, 52.

ferrid-kalium oxalicum, двойная щавелевокислая соль (окисная) желѣза и калия, 36.

ferro-ammonium sulfuricum, двойная сѣрноокислая соль (закисная) желѣза и аммонія, 34.

ferro-kalium cyanatum, калий желѣзистосинеродистый, 51.

ferro-kalium oxalicum, двойная щавелевокислая соль (закисная) желѣза и калия, 36.

ferrum citricum, желѣзо лимоннокислѣе (окисное), 41.

ferrum citricum ammoniatum, двойная лимоннокислая соль (окисная) желѣза и аммонія, 32.

ferrum chloratum, желѣзо хлористое, 42.

ferrum hydrojodicum, желѣзо іодистое, 41.

ferrum lacticum, желѣзо молочнокислѣе (закисное), 41.

ferrum iodatum, желѣзо іодистое, 41.

ferrum nitricum oxydulatum, желѣзо азотнокислѣе (закисное), 40.

ferrum nitricum oxydatum, желѣзо азотнокислѣе (окисное), 40.

ferrum oxalicum oxydulatum, желѣзо щавелевокислѣе (закисное), 43.

ferrum oxydatum rubrum, желѣза окись, 39.

ferrum sesquichloratum, желѣзо хлорное, 42.

ferrum sulfuricum oxydulatum ammoniatum, двойная сѣрноокислая соль (закисная) желѣза и аммонія, 34.

ferrum sulfuricum oxydulatum, желѣзо сѣрноокислѣе (закисная соль), 41.

flores Benzoës, бензойная кислота, 19.

flores zinci, цинка окись.

formylum trichloratum, хлороформъ, 121.

fuchsine, фуксинъ, 120.

fucus Aggar, агаръ-агаръ, 1.

fucus amylaceus, агаръ-агаръ, 1.

fecule amylicée, крахмалъ, 67. **F.**

fer oxydé rouge, желѣза окись, 39.

ferricyanure rouge de potassium, калий желѣзносинеродистый, 52.

ferrocyanhydrate de potasse, калий желѣзистосинеродистый, 51.

ferrocyanure de potassium, калий желѣзистосинеродистый, 51.

fleurs de benjoin, бензойная кислота, 19.

fluorure d'ammonium, аммоній фтористый, 11.

fulmi-coton, пироксилинъ, 99, 93.

fluorure de cadmium, кадмій фтористый, 48.

foie de soufre, печень сѣрная, 98.

fuchsine, фуксинъ, 120.

Federharz, каучукъ, 62. **D.**

Ferridcyankalium, калий желѣзносинеродистый, 52.

Ferrichlorid, желѣзо хлорное, 42.

Ferridcitrat, желѣзо лимоннокислѣе (окисное), 41.

Ferrioxalat, желѣзо щавелевокислѣе (окисное), 43.

Ferrocyankalium, калий желѣзистосинеродистый, 51.

Ferrinitrat, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.
Ferrojodid, желѣзо, іодистое, 41.
Ferronitrat, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.
Ferrochlorid, желѣзо хлористое, 42.
Ferrosulfat, желѣзо сѣрнокислое (закисная соль), 41.
Ferroxalat, желѣзо щавелевокис-
 лое (закисное), 43.
Ferroxyd, желѣза окись, 39.
Firnis лакъ, 71.
Fischleim, клей рыбій, 65.
Fixirnatron, натрій сѣрноватисто-
 кислый, 87.
Fleckwasser, бензинъ, 18.
Fleischtafeln, желатина, 38.
Fluorcadmium, кадмій фтористый, 48.
Fluorur-Ammonium, аммоній фто-
 ристый, 11.
Fluorwasserstoffsäure, фтористо-
 водородная кислота, 120.
Flusssäure фтористоводородная
 кислота, 120.
flusssaures Ammoniac, аммоній
 фтористый, 11.
Fluorwasserstoffsäure (Flussäure),
 фтористоводородная кислота,
 120.
Formichlorid, хлороформъ, 121.
Fuchsin, фуксинъ, 120.

fecula, крахмалъ, 67. Е.
ferric chloride, желѣзо хлорное,
 42.
ferric citrate, желѣзо лимонно-
 кислое (окисное), 41.
ferric nitrate, желѣзо азотноки-
 слое (окисное), 40.
ferric oxalate, желѣзо щавелево-
 кислое (окисное), 43.
ferridcyanide of potassium, калий
 желѣзосинеродистый, 52.
ferrocyanide of potassium, калий
 желѣзистосинеродистый, 51.
ferrous nitrate, желѣзо азотно-
 кислое (закисное), 40.
ferrous oxalate, желѣзо щавелево-
 кислое (закисное), 43.
ferrous sulphate, желѣзо сѣрно-
 кислое (закисная соль), 41.
fluoride of ammonia, аммоній фто-
 ристый, 11.
fluorhydric acid, фтористоводород-
 ная кислота, 120.
fuchsine, фуксинъ, 120.
fulminating gold, золото грему-
 чее, 43.
flowers of benzoin, бензойная ки-
 слота, 19.
fluoride of cadmium, кадмій фто-
 ристый, 48.

G

L. gallacticum Bertholletii, лактоза,
 71.
gelatina, желатина, 38.
Gigarlina spinosa, агаръ-агаръ, 1.
glycerinum, глицеринъ, 27.
glycinum, глицинъ, 28.
glycyrrhizinum, глициррицинъ, 28.
guajacolum, гваяколь, 26.
gummi-arabicum, гумми-арабикъ,
 29.
gummi elasticum, каучукъ, 62.
gummi Guajaci, гваяковая смола, 25

gummi иногда не прибавляется
 къ названію смолы.

gaiacol, гваяколь, 26. F.
gaiol, гваяколь, 26.
gelatine, желатина, 38.
glue marine, клей морской, 65.
glucose, глюкоза (правая), 28.
glycérine, глицеринъ, 27.
glycine, глицинъ, 28.

glycyrrhizine, глициррицинъ, 28.
gomme d'Alsace, декстринъ, 37.
gomme arabique, гумми-арабикъ, 29.
gomme dammar, даммаръ, 30.
gomme de Genevrier, сандаракъ, 102.
gomme élastique, каучукъ, 62.
gomme Elemi, элеми, 126.
gomme turique, гумми-арабикъ, 29.
gommeline, декстринъ, 37.
grenetine, желатина, 38.
gutta percha, гуттаперча, 30.

D. Gaïacol, гваяколь, 26.
Galläpfelsäure, галловая кислота, 25.
Gallerte, желатина, 38.
Gallussäure, галловая кислота, 25.
gebrannter Kalk, кальція окись, 60.
Gelatine, желатина, 38.
gelbes blausaures Kali, калий желѣзистосинеродистый, 51.
gelbes Erdharz, янтарь, 128.
Gelb(sucht)wurzel, куркума, 70.
gelöschter Kalk, кальція гидратъ, 60.
Gerbsäure, танинъ, 116.
geschlämmte Kreide, кальцій углекислый, 58.
gewöhnlicher Alaun, квасцы калийные, 63.
Gmelin'sches Salz, калий желѣзносинеродистый, 52.
Glas, стекло, 113.
Glaubersalz, натрій сѣрноокислый, 87.
Glucose, глюкоза (правая), 28.
Glycerin (alkohol), глицеринъ, 27.
Glycyn, глицинъ, 28.
Glycyrrhizin, глициррицинъ, 28.
Goldammoniumsulfocyanid, двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія, 37.

Goldchloride, золото хлорное, 44.
Goldchloridkalium, двойная соль хлорнаго золота и калия, 35.
Goldchloridnatrium, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.
Goldchlorür золото хлористое, 44.
Goldsalz, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.
Goldoxydul-Natron, двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія, 33.
Goldscheidewasser, водка царская, 23.
Goldtrichlorid, золото хлорное, 44.
goldsaures Ammoniak, золото гремучее, 43.
Grundirsalz, натрій оловянноокислый, 86.
Gründspan (krystallisirter, raffinirter), мѣдь уксуснокислая, 81.
Guajakharz, гваяковая смола, 25.
Guajacol, гваяколь, 26.
Gummi arabicum, гумми-арабикъ, 29.
Gutta-percha, гуттаперча, 30.

gallic acid, галловая кислота, 25. E.
glacial acetic acid, уксусная кислота, 118.
glass, стекло, 113.
gelatine, желатина, 38.
Glauber's salt, натрій сѣрнокислый, 88.
glucose, глюкоза (правая), 28.
glue, желатина, 38.
glycerine, глицеринъ, 27.
glycine, глицинъ, 28.
gold chloride, золото хлорное, 44.
granular-sugar, глюкоза (правая), 28.
green vitriol, желѣзо сѣрнокислое (закисное), 41.
gold fulminate, золото гремучее 43.)
grape, глюкоза (правая, 28,
guaiac resin, гваяковая смола, 25.
guaiacol, гваяколь, 26.

gum-arabic, гумми-арабикъ, 29.
 gum benjamin, смола бензойная,
 111.
 gum dammar, даммаръ, 30.

gum-elastic, каучукъ, 62.
 gun-cotton, нироксилинъ, 99, 92.
 gutta percha, гуттаперча, 30.

H

L. helianthinum, геліантинъ, 26.
 hepar sulphuris, печень сѣрная,
 98.
 hydrargyri perchloridum, ртуть
 хлорная, 101.
 hydrargyrum bichloratum, ртуть
 хлорная, 101.
 hydrargyrum bijodatum, ртуть
 іодная, 101.
 hydrargyrum chloratum, ртуть
 однохлористая, 101.
 hydrargyrum muriaticum, corro-
 sivum, ртуть хлорная, 101.
 hydrocellulosa, гидроцеллулоза,
 27.
 hydrochinonum, гидрохинонъ, 27.
 hydrochloras argenti, серебро
 хлористое, 110.
 hydrogenium, водородъ, 23.
 hydrogenium hyperoxydatum, пе-
 рекись водорода, 23.
 hydrogenium peroxydatum, водо-
 рода перекись, 23.
 hydrogenium sulfuratum, водо-
 родъ сѣрнистый, 24.
 hydrogenium superoxydatum, во-
 дорода, перекись, 23.
 hydroxylaminhydrochloratum гид-
 роксиламинъ хлористоводород-
 ный, 26.

F. helianthine, геліантинъ, 26.
 hematite rouge, желѣза окись, 39.
 huile de bergamote, масло бер-
 гамотовое, 76.
 huile de canelle, масло коричное,
 77.
 huile de Cajeput, масло каэпутто-
 вое, 77.

huile de girofle, масло гвоздич-
 ное, 76.
 huile de Castor, масло касторо-
 вое, 77.
 huile de lavande, масло лавандо-
 вое, 77.
 huile de palma Christi, масло
 касторовое, 77.
 huile de petrole (de pierre),
 нефть, 92.
 huile de ricin, масло касторовое,
 77.
 huile de spic, масло лавандовое,
 77.
 huile de vitriole, сѣрная кислота,
 114.
 hydrate d'alumine, алюминія ги-
 дратъ, 5.
 hydrate de baryte, баритъ ѣдкій,
 15.
 hydrate de calcium, кальція ги-
 дратъ, 60.
 hydrate d'ethyle, спиртъ этило-
 вый, 113.
 hydrate de méthyle, спиртъ мети-
 ловый, 112.
 hydrate de protoxyde de baryum,
 барія перекись, (гидратъ), 18.
 hydrate de potassium, кали ѣд-
 кое, 48.
 hydrate de sodium, натръ ѣдкій, 91.
 hydrobromate de potasse, калий
 бромистый, 49.
 hycrocellulose, гидроцеллулоза,
 27.
 hydrochlorate d'ammoniaque, ам-
 моній хлористый, 12.
 hydrogène, водородъ, 23.
 hydrogène sulfuré, водородъ сѣр-
 нистый, 24.

hydroquinone, гидрохинонъ, 27.
 hydrosulfate d'ammoniaque, аммоній сѣрнистый, 9.
 hydroxyde d'ammonium, амміакъ, 6.
 hydroxylamine, гидроксиламинъ хлористоводородный, 26.
 hydrure de gaiacyle, гваяколь, 26.
 hydrure de phényle, бензолъ, 19.
 hypo, натрій сѣрноватистокислый, 87.
 hypochlorite de calcium, кальцій хлорноватистокислый, 59.
 hypochlorite de chaux, кальцій хлорноватистокислый, 59.
 hypochlorite de potassium, калий хлорноватистокислый, 56.
 hypophosphite de soude, натрій фосфорноватистокислый, 89.
 hyposulfite d'ammonium, аммоній сѣрноватистокислый, 10.
 hypcsulphite d'argent, серебро сѣрноватистокислосое, 109.
 hiposulfite double d'or et de sodium, двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія, 33.
 hyposulfite de soude, натрій сѣрноватистокислый, 87.
 hyposulfite double de soude et d'argent, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія, 33.

D. Hausenblase, клей рыбій 65.
 Helianthine, геліантинъ, 26.
 Hemlockharz, бальзамъ канадскій, 14.
 Hexenmehl, ликоподій, 72.
 Hirschhorngeist, амміакъ, 6.
 Hirshhornsalz, аммоній углекислый, 10.
 Holzalcohol (-geist), спиртъ метиловый, 112.
 Holzeissig, уксусъ древесный, 118.
 Höffenstein, серебро азотнокислосое, 106.

Hornsilber, серебро хлористое, 110.
 hydrobromsaures Kali, калий бромистый, 49.
 Hydrochinon, гидрохинонъ, 27.
 Hydrochlorsäure, соляная кислота, 112.
 Hidrothionsäure, водородъ сѣрнистый, 24.
 Hydroxylamin salzsaures, гидроксиламинъ хлористоводородный, 26.

helianthine, геліантинъ, 26. **E.**
 henar caustic, серебро азотнокислосое, 106.
 honey-sugar, глюкоза (правая), 28.
 horn-silver, серебро хлористое, 110.
 hydrate of baryta, баритъ ѣдкій, 15.
 hydrate of benzoe, бензойная кислота, 19.
 hydrate of lime, кальція гидратъ, 60.
 hydrated alumina, алюминія гидратъ, 5.
 hidrated oxide of baryum, баритъ ѣдкій, 15.
 hydrated oxide of sodium, натръ ѣдкій, 91.
 hydrate of peroxide of baryum, барія перекись (гидратъ), 18.
 hydrate of potassium, кали ѣдкое, 48.
 hidrate of soda, натръ ѣдкій, 91.
 hydric sodic carbonate, натрій двууглекислый, 84.
 hydride of phenyl, бензолъ, 19.
 hydrocellulose, гидроцеллулоза, 27.
 hydrochlorate of ammonia, аммоній хлористый, 12.
 hidrochloric acid, соляная кислота, 112.
 hydric disodic phosphate, натрій фосфорнокислый, 90.

hydrofluoric acid, фтористоводородная кислота, 120.
 hidrogene, водородъ, 23.
 hydrogen sulphide, водородъ сѣрнистый 24.
 hydroquinone, гидрохинонъ, 27.
 hydrate of soda, натръ ѣдкій, 91.
 hydrosulphate of ammonia, аммоній сѣрнистый 9.
 hydrosulphuric acid, водородъ сѣрнистый, 24.
 hydroxylamine hydrochlorate, гидроксиламинъ хлористоводородный, 26.
 hypo, натрій сѣрноватистокислый, 87.

hypochloride of lime, кальцій хлорноватистокислый, 59.
 hypophosphite of sodium, натрій фосфорноватистокислый, 89.
 hyposulphite of ammonia, аммоній сѣрноватистокислый, 10.
 hyposulphite of silver, серебро сѣрноватистокислосое, 109.
 hyposulphite of soda, натрій сѣрноватистокислый, 87.
 hyposulphite of soda and gold, двойная сѣрноватистокислая соль золота и натрія, 33.
 hyposulphite of sodium and silver, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія, 33.

I

L. indicum, индиго синее, 45.
 indigotinum, индиго синее, 45.
 iodum, іодъ, 46.
 iodum chloratum, іодъ однохлористый, 46.

F. ichtyocolle, клей рыбій, 65.
 iconogène, эконогенъ, 125.
 indigo, индиго синее, 45.
 iode, іодъ, 46.
 iodhydrate d'ammoniaque, аммоній іодистый, 8.
 iodure d'aluminium, алюминій іодистый, 4.
 iodure d'ammonium, аммоній іодистый, 8.
 iodure de baryum, барій іодистый, 16.
 iodure d'argent, серебро іодистое, 108.
 iodure de cadmium, кадмій іодистый, 47.
 iodure de cadmium et de sodium, двойная іодистая соль кадмія и натрія, 32.
 iodure de calcium, кальцій іодистый, 58.

iodure de fer, желѣзо іодистое, 41.
 iodure de lithine (-ium), литій іодистый, 73.
 iodure de magnesium, магній іодистый, 75.
 iodure de mercure, ртуть іодная, 101.
 iodure double de cadmium et de potassium, двойная іодистая соль кадмія и калия, 31.
 iodure ferreux, желѣзо іодистое, 41.
 iodure mercurique, ртуть, іодная, 101.
 iodure de potassium, калий іодистый, 52.
 iodure de sodium, натрій іодистый, 84.
 iodure sodique, натрій іодистый, 84.
 iodure de zinc, цинкъ іодистый, 124.

Indianischer safran, куркума, 70. *D.*
 Indigblau, индиго синее, 45.
 Indigo, индиго синее, 45.
 Indigotin, индиго синее, 45.

E. india-rubber, каучукъ, 62.
indigo, индиго синее, 45.
infernale stone, серебро азотно-кислое, 106.
iodide of aluminium, аллюминій іодистый, 4.
iodide of ammonia, аммоній іодистый, 8.
iodide of baryum, барій іодистый, 16.
iodide of cadmium, кадмій іодистый, 47.
iodide of calcium, кальцій іодистый, 58.
iodide of iron, желѣзо іодистое, 41.

iodide of lithium, литій іодистый, 73.
iodide of mercury, ртуть іодная, 101.
iodide of potassium, калий іодистый, 52.
iodide of silver, серебро іодистое, 108.
iodide of sodium, натрій іодистый, 84.
iodine, іодъ, 46.
iron nitrate, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.
isinglass, клей рыбій, 65.

J

F. jaune amer de Welter, пикриновая кислота, 98.

Jodnatrium, натрій іодистый, 84.
Jodquecksilber, ртуть іодная, 101.
Jodsilber, серебро іодистое, 108.
Jodtinctur, іодная тинктура, с. іодъ, 46.
Jodzink, цинкъ іодистый, 124.
Jodzinnobber, ртуть іодная 101.
Judenpech, асфальтъ, 13.

D. Japancampher, камфора, 61.
Javeleische Lauge, вода жавелевая, 23, 56.
Jod, іодъ, 46.
Jodaluminium, аллюминій іодистый, 4.
Jodammonyum, аммоній іодистый, 8.
Jodbaryum, барій іодистый, 16.
Jodcadmium, кадмій іодистый, 47.
Jodcadmiumkalium, двойная іодистая соль кадмія и калия, 31.
Jodcadmiumnatrium, двойная іодистая соль кадмія и натрія, 32.
Jodcalcium, кальцій іодистый, 58.
Jodchlorür, іодъ хлористый, 46.
Jodeisen, желѣзо іодистое, 41.
Jodeosin, эритрозинъ, 126.
Jodkalium, калий іодистый, 52.
Jodlithium, литій іодистый, 73.
Jodmagnesium, магній іодистый, 75.

Javelle's bleaching water, вода *E.* жавелевая, 23, 56.
jew's pitch, асфальтъ, 13.
jawelets red, крокусъ, 69.
jodide of cadmium and potassium, двойная іодистая соль кадмія и калия, 31.
jodide of cadmium and setium, двойная іодистая соль кадмія и натрія, 32.
jodide of magnesium, магній іодистый, 75.
jodide of zinc, цинкъ іодистый, 123.

К

- L. kali causticum**, кали ѣдкое, 48.
kali chromicum rubrum, калий двухромокислый, 51.
kalii chloras, калий хлорноватокислый, 56.
kali-natrum tartaricum, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
kalium bichromicum, калий двухромокислый, 51.
kalium bitartaricum, калий виннокислый (кислый), 49.
kalium borussicum, калий синеродистый, 54.
kali muriaticum, калий хлористый, 55.
kalium aceticum, калий уксуснокислый, 55.
kalium bicarbonicum, калий двууглекислый, 50.
kalium bioxalicum, калий щавелевокислый, 57.
kalium bisulfurosum, калий двусернистокислый, 50.
kalium bromatum, калий бромистый, 49.
kalium carbonicum, калий углекислый, 54.
kalium chloratum, калий хлористый, 55.
kalium chloricum, калий хлорноватокислый, 56.
kalium citricum, калий лимоннокислый, 53.
kalium cyanatum, калий синеродистый, 54.
kalium ferricyanatum, калий желѣзносинеродистый, 52.
kalium ferrocyanatum, калий желѣзистосинеродистый, 51.
kalium hydricum oxydatum, кали ѣдкое, 48.
kalium hydrocyanicum, калий синеродистый, 54.
kalium hypermanganicum, калий марганцовокислый, 53.
kalium hypochlorosum, калий хлорноватистокислый, 56.
kalium iodatum, калий іодистый, 52.
kalium metabisulfit, калий двусернистокислый, 50.
kalium nitrosum, калий азотистокислый, 48.
kalium nitricum, калий азотнокислый, 49.
kalium oxalicum, калий щавелевокислый (средняя соль), 57.
kalium rhodanatum, калий роданистый, 53.
kalium silicicum, калий кремнекислый, 53.
kalium suphocyanatum, калий роданистый, 53.
kalium sulfuratum, калий трехсернистый, 54.
kalium wolframicum, калий вольфрамовокислый, 50.
kynocyanin, киноціанинъ, 65.
-
- kermès minérales**, кермесъ минеральный, см. сурьма, 115.
kynocyanine, киноціанинъ, 65.
-
- Kajerutoil**, масло каэпутовое, 77. D.
Kalialaun, квасцы калийные, 63.
Kalihydrat, кали ѣдкое, 48.
Kalisalpeter, калий азотнокислый, 49.
Kaliumacetat, калий уксуснокислый, 55.
Kaliumaceto - wolframicum, калий уксусновольфрамовокислый, 55.
Kaliumbicarbonat, калий двууглекислый, 50.

- Kaliumbichromat**, калий двухромокислый, 51.
- Kaliumbioxalat**, калий щавелевокислый (кислый), 57.
- Kaliumbitartrat**, калий виннокислый (кислый), 49.
- Kaliumbromid**, калий бромистый, 49.
- Kaliumcadmiumjodid**, двойная йодистая соль кадмия и калия, 31.
- Kaliumcarbonat**, калий углекислый, 54.
- Kaliumchlorat**, калий хлорноватокислый, 56.
- Kaliumchlorid**, калий хлористый, 55.
- Kaliumchlorsuperoxyd**, калий хлорноватокислый, 56.
- Kaliumchromalaun**, квасцы хромовые, 64.
- Kaliumcitrat**, калий лимоннокислый, 53.
- Kaliumcyanid**, калий синеродистый, 54.
- Kaliumcyanür**, калий синеродистый, 54.
- Kaliumeisencyanid**, калий железносинеродистый, 52.
- Kaliumeisencyanür**, калий железистосинеродистый, 51.
- Kalium-ferridoxalat**, двойная щавелевокислая соль (окисная) железа и калия, 37.
- Kaliumferrocyanid**, калий железистосинеродистый, 51.
- Kaliumgoldchlorid**, двойная соль хлорного золота и калия, 35.
- Kaliumgoldchlorür**, двойная соль хлористого золота и калия, 34.
- Kaliumhydroxyd**, калий щелочное, 48.
- Kaliumhypochlorit**, калий хлорноватокислый, 56.
- Kalium-Metabisulfid**, калий дисульфистокислый, 50.
- Kadium-Natriumtartrat**, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
- Kaliumnitrat**, калий азотнокислый, 49.
- Kaliumnitrit**, калий азотистокислый, 48.
- Kaliumoxalat**, калий щавелевокислый (средняя соль), 57.
- Kaliumoxydhydrat**, калий щелочное, 48.
- Kaliumpermanganat**, калий марганцовокислый, 53.
- Kaliumplatinchlorür**, двойная хлористая соль платины и калия 35.
- Kaliumrhodanid**, калий роданистый, 53.
- Kaliumsulfid**, калий трехсѣрнистый, 54.
- Kaliumsulfocyanat**, калий роданистый, 53.
- Kaliwasserglas**, калий кремнекислый, 53.
- Kalk**, мѣлъ, 82, 58.
- Kalkhydrat**, известь гашеная, 45, 60.
- Kandis**, сахаръ обыкновенный, 103.
- Kaolin**, каолинъ, 61.
- Kartoffelzucker**, глюкоза (правая), 28.
- kaustischer Baryt**, баритъ щелочной, 15.
- kaustischer Kalk**, кальция окись, 60.
- Kautschuk**, каучукъ, 62.
- Kieselöl(-feuchtigkeit)**, стекло растворимое, 114.
- kieselsaures Kali**, калий кремнекислый, 53.
- Kleesalz (sauer)**, калий щавелевокислый (кислый), 57.
- Kleesäure**, щавелевая кислота 125.
- Kleister**, крахмалъ, 67, 68.
- Knallgold**, золото гремучее, 43.
- Knallsilber**, серебро гремучее, 108.
- Knochenschwarz (-kohe)**, уголь животный, 118.
- Kobaltchlorür**, кобальтъ хлористый, 66.
- Kochsalz**, натрий хлористый, 90.
- Kohlen(di)sulfid**, углеродъ сѣрнистый, 117.

kohlen-saures Ammoniak, аммоній
углекислый, 10.
 kohlen-saures Kali, калий углекис-
лый, 54.
 kohlen-saures Kalk, кальцій угле-
кислый, 58.
 kohlen-saures Lithium, литій угле-
кислый, 73.
 kohlen-saures Natron, натрій угле-
кислый, 88.
 kohlen-saures Silber, серебро угле-
кислое, 110.
 Kohlenstickstoffsäure, пикриновая
кислота, 98.
 Kohlenstoffsupersulfid, углеродъ
сѣрнистый, 117.
 Königswasser, водка царская, 23.
 konzentrierter Alaun, алюминій
сѣрнокислый, 4.
 Krapproth, ализаринъ, 3.
 Kremserweiss, бѣлила свинцовыя,
21.
 Kreosot, креозотъ, 68.
 Kristallin, анилинъ, 12.
 Kraftmehl, крахмалъ, 67.
 Krokus, крокусъ, 69.

Krümelzucker, глюкоза (правая),
28.
 Kupfer, мѣдь, 80.
 Kupferacetat, мѣдь уксуснокис-
лая, 81.
 Kupferammonsulfat, мѣдь сѣрно-
кислая амміачная, 80.
 Kupferbromid, мѣдь бромистая,
79.
 Kupfer(bi)chlorid, мѣдь хлорная,
82.
 Kupfernitrat, мѣдь азотнокислая,
79.
 Kupferspiritus, уксусная кисло-
та, 117.
 Kupfersulfat (-vitriol), мѣдь сѣр-
нокислая, 80.
 Kupfersulfat-Ammoniak, мѣдь сѣр-
нокислая амміачная, 80.
 Kyanol, анилинъ, 12.

kaolin, каолинъ, 61.
 kerat, серебро хлористое, 110.
 kynocyanine, киноціанинъ, 65.

L

L. lacca caerulea (musci), лакмусъ,
71.
 lacmus, лакмусъ, 71.
 lapis baptistès, талькъ, 116.
 lapis haematicis, желѣза окись, 39.
 lapis infernalis, серебро азотно-
кислое, 106.
 liquor ammonii caustici, амміакъ, 6.
 liquor ammonii sulfurati, аммо-
ній сѣрнистый, 9.
 liquor kalii (natrii) silicici, стекло
растворимое, 114.
 lithium carbonatum, литій угле-
кислый, 73.
 litlium chloratum, литій хлорис-
тый, 74.
 lithium hydrobromatum, литій
бромистый, 73.

lithium iodatum, литій іодистый,
73.
 lycopodium, ликоподій, 72.

lactate d'argent, серебро молоч-
нокислое, 109.
 lactate de fer, желѣзо молочно-
кислое (закисное), 41.
 lactate ferreux, желѣзо молочно-
кислое (закисное), 41.
 leicome, декстринъ, 37.
 lichen amylicée, агаръ-агаръ, 1.
 liège fossile (de montagnue), аз-
бестъ, 1.
 liqueur de calloux, калий кремне-
кислый, 53.

liqueur de cailloux, стекло рас-
творимое, 114.

laque bleu, лакмусъ, 71.

lactose (-tine), лактоза, 71.

lycopode, ликоподій, 72.

D. Lack, лакъ, 71.

Lackmus, лакмусъ, 71.

Lactin, лактоза, 71.

Laurineen campher, камфора, 61.

Lavendelöl, масло лавандовое, 77.

Leim, клей, 65.

Lignin, клѣтчатка, 65, 123.

Lithiumbromid, литій бромистый,
73.

Lithiumcarbonat, литій углекис-
лый, 73.

Lithiumchlorid, литій хлористый,
74.

Lithiumjodid, литій іодистый, 73.

Lisarinsäure, ализаринъ, 3.

Lycopodium, ликоподій, 72.

lactate of iron, желѣзо молочно-
кислое (закисное), 41.

lactate of silver, серебро молоч-
нокислое, 109.

lactic acid, молочная кислота, 78.

lavender-oil, масло лавандовое,
77.

leaf-tin, станіоль, 113, 93.

leiocome, декстринъ, 37.

lignin, клѣтчатка, 65, 123.

light naphtha of petroleum, бен-
зинъ, 18.

lime, известь жженая, 45, 60.

liquid ammonia, амміакъ, 6.

liquor, of Javelle, вода жавелевая,
23, 56.

liquorice - sugar, глициррицинъ,
28.

lisaric acide, ализаринъ, 3.

lithium bromide, литій бромистый,
73.

lithium carbonate, литій углекис-
лый, 73.

lithium chloride, литій хлористый,
74.

lithium iodide, литій іодистый, 73.

litmus, лакмусъ 71.

M

L. magisterium bismuthi, висмутъ
азотнокислый, 22.

magnesia muriatica, магній хло-
ристый, 76.

magnesia sulfurica, магній сѣрно-
кислый, 75.

magnesium (metallicum), магній,
75.

magnesium bromatum, магній бро-
мистый, 74.

magnesium chloratum, магній хло-
ристый, 76.

magnesium iodatum, магній іоди-
стый, 75.

magnesium nitricum, магній азот-
нокислый, 74.

magnesium oxydatum, магнезія, 74.

mastix, мастика, 78.

mercurius sublimatus corrosivus,
ртуть хлорная, 101.

methyloxydhydrat, спиртъ мети-
ловый, 112.

metol, метоль, 78.

morphium aceticum, морфинъ ук-
суснокислый, 79.

urias sodae, натрій хлористый, 90.

magnesie, магнезія, 74.

magnesie sulfatée, магній сѣрно-
кислый, 75.

magnesium, магній металлическій,
75.

F.

mastic (en larmes), мастика, 78.
metabisulfite de potassium, калий
 двусѣрнистокислый, 50.
metabisulfite de sodium, натрій
 сѣрнистокислый, кислый, 86.
métadiphénol, резорцинъ, 100.
metavanadate d'ammonium, ам-
 моній ванадіевокислый, 7.
metol, метоль, 78.
methylcatéchol, гваяколь, 26.
methylpyrocatechine, гваяколь, 26.
mousse de Jafna, — Ceylan, агаръ-
 агаръ, 1.
muriate de baryte, барій хлори-
 стый, 17.
muriate de chaux, кальцій угле-
 кислый, 58.
muriate de soude, натрій хлори-
 стый, 90.

D. Magenta, фуксинъ, 120.
Magnesia, магнезія, 74.
Magnesium, магній металлическій,
 75.
Magnesiumbromid, магній броми-
 стый, 74.
Magnesiumchlorid, магній хлори-
 стый, 76.
Magnesiumjodid, магній іодистый,
 75.
Magnesiumnitrat, магній азотно-
 кислый, 74.
Magnesiumoxyd, магнезія, 74.
Magnesiumsulfat, магній сѣрно-
 кислый, 75.
Magnium, магній металлическій,
 75.
Marantastärke, аррорутъ, 13.
Marineleim, глюмаринъ, 65.
Mastix, мастика, 78.
Mercurchlorid, ртуть однохлори-
 стая, 101.
Mercurichlorid, ртуть хлорная, 101.
Mercurijodid, ртуть іодная, 101.
Metadioxybenzol, резорцинъ, 100.
Methylalcohol, спиртъ метиловый,
 112.

Methylviolet, метилфіолетъ, 78.
Metol, метоль, 78.
Milchsäure, молочная кислота, 78.
milchsaures Eisenoxydul, желѣзо
 молочнокислое (закисное), 41.
milchsaures Silber, серебро мо-
 лочнокислое, 109.
Milchzucker, лактоза, 71.
Minderers spiritus, Миндереровъ
 спиртъ *s.* аммоній уксусноки-
 слый, 11.
Mineralkermes, кермесъ мине-
 ральный, *s.* сурьма, 115.
Mineralweiss, бѣлила баритовыя,
 20.
Morellensalz, колюкотаръ, 67.
Morphinacetat, морфинъ уксусно-
 кислый, 79.

magenta, фуксинъ, 120. E
magnesium, магній, 75.
magnesium bromide, магній бро-
 мистый, 74.
magnesium chloride, магній хло-
 ристый, 76.
magnesium iodide, магній іоди-
 стый, 75.
magnesium nitrate, магній азот-
 нокислый, 74.
magnesium oxide, магнезія, 74.
marine glue, глюмаринъ, 65.
marine salt, натрій хлористый,
 90.
mastic(h), мастика, 78.
mercuric chloride, ртуть хлорная,
 101.
mercuric iodide, ртуть іодная,
 101.
metabisulfite of potash, калий дву-
 сѣрнистокислый, 50.
metavanadate of ammonia (-ium),
 аммоній ванадіевокислый, 7.
methyl alcohol, спиртъ метиловый,
 112.
methylated spirit, спиртъ мети-
 ловый, 112.

metol, метоль, 78.
 mercurous chloride, ртуть одно-
 хлористая, 101.
 milk-sugar, лактоза, 71.
 mineral-oil, нефть, 92.
 monosodic carbonate, натрій дву-
 углекислый, 84.
 morphia acetate, морфій уксусно-
 кислый, 79.
 morella-salt, колюкотарь, 67.

mountain flaxe (-paper), азбестъ,
 1.
 muriate of gold, золото хлорное,
 44.
 muriate of gold chloride, золото
 хлорное съ соляной кислотой, 44.
 muriate of mercury, ртуть хлор-
 ная, 101.
 muriatic acid, соляная кислота,
 112.

N

L. naphta aceti, эфиръ уксусный,
 127.
natrii et argenti hyposulphis,
 двойная сѣрноватистокислая
 соль серебра и натрія, 33.
natrium aceticum, натрій уксус-
 нокислый, 89.
natrium aceto-wolframicum, нат-
 рій уксусно-вольфрамовый, 89.
natrium anisicum, натрій анисо-
 вокислый, 82.
natrium arsenicum, натрій мышья-
 ковокислый, 85.
natrium benzoicum, натрій бен-
 зойнокислый, 82.
natrium biboricum, натрій борно-
 кислый, 82.
natrium bicarbonicum, натрій дву-
 углекислый, 84.
natrium bisulfurosum, натрій сѣр-
 нистокислый, кислый, 86.
natrium boracicum, натрій борно-
 кислый, 82.
natrium bromatum, натрій бро-
 мистый, 83.
natrium butyricum, натрій масля-
 нокислый, 85.
natrium carbonicum, натрій угле-
 кислый, 88.
natrium chloratum, натрій хлори-
 стый, 90.
natrium citricum, натрій лимон-
 нокислый, 85.
natrium hyposulfurosum (dithio-

nosum), натрій сѣрноватисто-
 кислый, 87.
natrium iodatum, натрій іодистый,
 84.
natrium muriaticum, натрій хло-
 ристый, 90.
natrium oxalicum, натрій щаве-
 левокислый, 91.
natrium oxydatum hydricum,
 натрь ѣдкій, 91.
natrium phosphoricum, натрій
 фосфорнокислый, 90.
natrium phtalicum, натрій фта-
 левокислый, 90.
natrium silicicum, натрій кремне-
 кислый, 85.
natrium sulfurosum, натрій сѣр-
 нистокислый, 86.
natrium sulfurosum acidum, на-
 трій сѣрнистокислый, кислый,
 86.
natrium sulfuricum, натрій сѣр-
 нокислый, 87.
natrium stannicum, натрій оло-
 вянокислый, 86.
natrium wolframicum, натрій
 вольфрамовокислый, 83.
natro-kali tartaricum, двойная
 виннокислая соль калия и на-
 трія, 31.
natrum causticum, натрь ѣдкій,
 91.
nitrum fumans, аммоній азотно-
 кислый, 7.

nitrum purum, калий азотнокислый, 49.

F. naphte, нефть, 92.

nitramidine, ксилодинъ, 69.

nitrate acide de bismuthe, висмутъ азотнокислый, 22.

nitrate bismuthique, висмутъ азотнокислый, 22.

nitrate d'ammoniaque, аммоній азотнокислый, 7.

nitrate d'argent, серебро азотнокислое, 106.

nitrate d'argent ammoniacale, серебро азотнокислое, аммиачное, 107.

nitrate de baryum (-yt), барій азотнокислый, 16.

nitrate de chaux (de calcium), кальцій азотнокислый, 57.

nitrate de cuivre, мѣдь азотнокислая, 79.

nitrate ferreux, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.

nitrate ferrique, желѣзо азотнокислое (окисное), 40.

nitrate de fer, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.

nitrate de palladium, палладій хлористый, 95.

nitrate de magnésium, магній азотнокислый, 74.

nitrate de plomb, свинецъ азотнокислый, 104.

nitrate de peroxyde de fer, желѣзо азотнокислое (окисное) 40.

nitrate de potasse, калий азотнокислый, 49.

nitrate d'urane (-uranique, -d'uranyle), уранъ азотнокислый (окисная соль), 118.

nitrate uraneux, уранъ азотнокислый, 118, 119.

nitrite d'argent, серебро азотистокислое, 106.

nitrite de plomb, свинецъ азотистокислый, 104.

nitrite de potasse (-ssium), калий азотистокислый, 48.

nitrocellulose, нитроклѣтчатка, 92, 93.

noire d'animal (d'os), уголь животный, 118.

Naphtha, нефть, 92.

Natriumacetat, натрій уксуснокислый, 89.

Natriumanisat, натрій анисовокислый, 82.

Natriumarseniat, натрій мышьяковокислый, 85.

Natriumbicarbonat, натрій двууглекислый, 84.

Natriumbensoat, натрій бензойнокислый, 82.

Natriumbisulfit, натрій сѣрнистокислый, кислый, 86.

Natriumborat, натрій борнокислый, 82.

Natriumbromid, натрій бромистый, 83.

Natriumcarbonat, натрій углекислый, 88.

Natriumbuttyrat, натрій маслянокислый, 85.

Natriumchlorid, натрій хлористый, 90.

Natriumcitrat, натрій лимоннокислый, 85.

Natriumgoldchlorid, двойная соль хлорнаго золота и натрія, 35.

Natriumhydroxyd, натръ ѣдкій, 91.

Natriumhypophosphit, натрій фосфорноватистокислый, 90.

Natriumjodid, натрій іодистый, 84.

Natriummetabisulfit, натрій сѣрнистокислый, кислый, 86.

Natriumoxydhydrat, натръ ѣдкій, 91.

Natriumoxalat, натрій щавелевокислый, 91.

D.

Natrium-Paramidophenol, парамидофенолятъ натрія, 97.

Natriumphthalat, натрій фталевокислый, 90.

Natriumphosphat, натрій фосфорнокислый, 90.

Natriumsilicat, натрій кремнекислый, 85.

Natriumsuccinat, натрій янтарнокислый, 91.

Natriumsulphantimoniat, натрій сульфосурьмянистый, 88.

Natriumsulfit, натрій сѣрнистокислый, 86.

Natriumstannat, натрій оловяннокислый, 86.

Natriumthiosulphat, натрій сѣрноватистокислый, 87.

Natron, натрій углекислый, 88.

Natronalaum, квасцы натріевые, 64.

Natronhydrat, натръ ѣдкій, 91.

Natronweinstein, двойная виннокислая соль калия и натрія, 31.

Nelkenöl масло гвоздичное, 76.

Neuweiss, бѣлила баритовыя, 20.

Nitramidin, ксилоидинъ, 69.

Nitroamylum (-ostärke), ксилоидинъ, 69.

nitrate of baryum, барій азотнокислый, 16.

nitrate of bismuth, висмутъ азотнокислый, 22.

nitrate of copper, мѣдь азотнокислая, 79.

nitrate of iron, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.

nitrate of lime, кальцій азотнокислый, 57.

nitrate of lead, свинець азотистокислый, 104.

nitrate of peroxide of iron, желѣзо азотнокислое (окисное), 40.

nitrate of magnesium, магній азотнокислый, 74.

nitrate of potash (-sium), калий азотнокислый, 49.

nitrate of palladium, палладій азотнокислый, 95.

nitrate of silver, серебро азотнокислое, 106.

nitrate of uranium, уранъ азотнокислый, 118.

nitre, калий азотнокислый, 49.

nitric acid, азотная кислота, 2.

nitrite of lead, свинець азотистокислый, 104.

nitrite of potassium, калий азотистокислый, 48.

nitrite of silver, серебро азотистокислое, 106.

nitro-cellulose, нитроклѣтчатка, 92.

nitro-phenesic acid, пикриновая кислота, 98.

nitro-muriatic (hydrochloric) acid, водка царская, 23.

E. naphta, нефть, 92.

nitrate of ammonia (-ium), аммоній азотнокислый, 7.

nitrate of = azoate of —

L. oleum bergamottae, масло бергамотовое, 76.

oleum cajeputi, масло каэпутовое, 77.

oleum Caryophyllorum, масло гвоздичное, 76.

oleum cinnamomi, масло коричное, 77.

oleum lavandulae (-spicae), масло лавандовое, 77.

oleum ricini (-de Kerva, -dep alma Christi), масло касторовое, 77.

oleum petrae, нефть, 92.

oleum Terebenthinae, скипидаръ, 111.

orleana, орлеанъ, 94.
oxygenium, кислородъ, 66.
osmium chloratum ammoniatum,
осмій хлористый амміачный, 95.

F. ochre rouge, желѣза окись, 39.
or fulminant, золото гремучее, 43.
orange méthyle III, геліантинъ, 26.
oxalate d'argent, серебро щавелево-
кислое, 110.
oxalate de baryum (-yte), барій
щавелевокислый, 17.
oxalate ferreux, желѣзо щавелево-
кислое (закисное), 43.
oxalate ferrique, желѣзо щавеле-
вокислое (окисное), 43.
oxalate (neutre) de potassium,
калій щавелевокислый (средняя
соль), 57.
oxalate de soude (sodium), натрій
щавелевокислый, 91.
oxalate potassico-ferreux, двойная
щавелевокислая соль (закисная)
желѣза и калия, 36.
oxalate potassico-ferrique, двой-
ная щавелевая соль (окисная)
желѣза и калия, 36.
oxaniline, парамидофеноль, 96.
oxyammoniaque, гидроксилламинъ
хлористоводородный, 26.
oxyde de magnesium, магнезія, 74.
oxygène, кислородъ, 66.
oxyphenol, пирокатехинъ, 99.
oxyphenylglycine, глицинъ, 28.

D. Oelbaumharz, элени, 126.
Oelzucker (-süss), глицеринъ, 27.
Orange III, геліантинъ, 26.
Orlean, орлеанъ, 94.
Osmiumchlorammonium, осмій хло-
ристый, амміачный, 95.
Oxalsäure, щавелевая кислота, 125.
oxalsaures Baryt, барій щавелево-
кислый, 17.

oxalsaures Eisenoxyd, желѣзо ща-
велевокислое (окисное), 43.
oxalsaures Eisenoxydul, желѣзо
щавелевокислое (закисное), 43.
oxalsaures Eisenoxydulkali, двой-
ная щавелевокислая соль (за-
кисная) желѣза и калия, 36.
oxalsaures Kali (neutrales), калий
щавелевокислый (средняя соль),
57.
oxalsaures Eisenoxydkali, двойная
щавелевокислая соль (окисная)
желѣза и калия, 36.
oxalsaures Natron, натрій щаве-
левокислый, 91.
oxalsaures Silber, серебро щаве-
левокислое, 110.
Oxyphenilglycin, глицинъ, 28.
Oxyphensäure, пирокатехинъ, 99.

oil of spike, лавандовое масло, 77. **E.**
oil of vitriol, сѣрная кислота, 114.
osmium chloride and ammonia,
осмій хлористый, амміачный, 95.
oxalate of iron, желѣзо щавелево-
кислое (закисное), 43.
oxalate of iron and potassium, двой-
ная щавелевокислая соль (за-
кисная) желѣза и калия, 36.
oxalate of potash, калий щавеле-
вокислый (средняя соль), 57.
oxalate of silber, серебро щаве-
левокислое, 110.
oxalate of sodium, натрій щаве-
левокислый, 91.
oxalic acid, щавелевая кислота, 124.
oxide of barium, барій окись, 15.
oxyammonium chloride, гидрокси-
ламинъ хлористоводородный, 26.
oxybenzamic acid, амидобензойная
кислота, 5.
oxyde of magnesium, магнезія, 74.
oxyphenic acid, пирокатехинъ, 99.
oxygenized water, водорода пере-
кись, 23.
oxygen, кислородъ, 66.
oxyphenilglycine, глицинъ, 28.

Р

- L.** *palladium bichloratum*, палладій хлорный, 95.
palladium chloratum, палладій хлористый, 95.
palladium muriaticum, палладій хлористый, 95.
palladium nitricum, палладій азотнокислый, 95.
panama, панама, 96.
paraffinum, парафинъ, 97.
paramidophenolum hydrochloricum, парамидофеноль хлористый, 96.
phenylthiocarbamid, фенилсульфокарбамидъ, 119.
platino-kalium chloratum, двойная хлористая соль платины и калия, 35.
platinum chloratum, платина хлорная, 99.
plumbum aceticum, свинець уксуснокислый, 104.
plumbum nitricum, свинець азотнокислый, 104.
plumbum nitrosum, свинець азотистокислый, 104.
pyrocatechinum, пирокатехинъ, 99.
pyronaphtolum, пиронафтолъ, 99.
- F.** *paillons d'etain*, станиоль, 113, 93.
paraffine, парафинъ, 97.
paramidophenolate de sodium, парамидофенолять натрія, 97.
paramidophenole, парамидофеноль, 96.
paraphenyléndiamine, парафенилендіаминъ, 97.
peonine, пеонинъ, 98.
perchlorure de fer, желѣзо хлорное, 42.
perchlorure d'or, золото хлорное, 44.
perchlorure de platine, платина хлорная, 99.

- pernitrate de fer*, желѣзо азотнокислое (окисное), 40.
permanganate de potasse, калий марганцовокислый, 53.
peroxyde de baryum, барія перекись, 18.
peroxyde d'hydrogène, водорода перекись, 23.
petrole, керосинъ v. нефть, 92.
phenol, феноль, 120.
phenylsulfocarbamide, фенилсульфокарбамидъ, 119.
phosphate (neutre) de soude, натрій фосфорнокислый, 90.
phosphate bibasique de sodium, натрій фосфорнокислый, 90.
phosphore, фосфоръ.
photoxyline, фотоксилинъ, 92, 93.
phtalate de soude, натрій фталевокислый, 90.
pierre allaire (de savon), талькъ 116.
pierre à cautère, кали ѣдкое, 48.
pierre infernale, серебро азотнокислое, 106.
polichromine, примулинъ, 100.
potasse caustique, кали ѣдкое, 48.
pierre-ponce, немза.
potasse à la chaux (à l'alcohol), кали ѣдкое, 48.
poudre blanche, ксилоидинъ, 69.
poudre-coton, пироксилинъ, 99, 93.
primuline, примулинъ 100.
protochlorure de cobalt, кобальтъ хлористый 66.
protochlorure d'etain, олово хлористое, 94.
protochlorure de fer, желѣзо хлористое, 42.
protochlorure de mercure, ртуть однохлористая, 101.
protochlorure d'or, золото хлористое, 44.
protoxyde de baryum, барія окись, 18.

prussiate jaune de potasse, калий
железистосинеродистый, 51.
prussiate rouge de potasse, калий
железносинеродистый, 52.
pyro, пирогаллоль, 98.
pyrocatechine, пирокатехинъ, 99.
pyronaphtole, пиронафтоль, 99.
pyrogallol, пирогаллоль, 98.
pyroxane, ксилоидинъ, 69.
pyroxyles, нитроклейчатки, 92, 93.
pyroxyline, пироксилинъ, 99, 93.

D. Paeonin, пеонинъ, 98.

Palladiumchlorid, палладій хлор-
ный, 95.
Palladiumchlorür, палладій хло-
ристый, 95.
Palladiumnitrat, палладій азотно-
кислый, 95.
Panama(rinde), панама, 96.
Paraffin (festes), парафинъ, 97.
Paramidophenol, параамидофеноль,
96.
Paraamidooxybenzol, параамидофе-
ноль, 96.
Paraphenylendiamin, парафени-
лендиаминъ, 97.
pariser Violet, метилфиолетъ, 78.
Perlsalz, натрій фосфорнокислый,
90.
Petroleumbenzin, бензинъ, 18.
Petroleum, нефть (керосинъ), 92.
Pfeilwurzelmehl, аррорутъ, 13.
Phenol, феноль, 120.
Phenylamin, анилинъ, 12.
Phenylsulfocarbamid, фенилсуль-
фокарбамидъ, 119.
Phenylsäure, феноль, 120.
Phenylthioharnstoff, фенилсульфо-
карбамидъ, 119.
Phenylwasserstoff, бензолъ, 19.
Phosphin, хризанилинъ, 122.
Photoxylin, фотоксилинъ, 92, 93.
Phosphorsäure (ortho), фосфорная
кислота, 120.
phtalsäures Natron, натрій фта-
левокислый, 90.

Physik, олово хлористое, 94.
phosphorsaures Natron, натрій
фосфорнокислый, 90.
Pflanzenlaugensalz, калийное, 48.
Picrin(salpeter)säure, пикриновая
кислота, 98.
Pflanzenschwefel, ликоподій, 72.
Platinchlorid, платина хлорная,
99.
Platintetrachlorid, платина хлор-
ная, 99.
Platin - Kaliumchlorür, двойная
хлористая соль платины и ка-
лия, 35.
Poliererde (-ersth), крокусъ, 69.
Polychrest-Salz, двойная винно-
кислая соль калия и натрия, 31.
Porzellanthon, каолинъ, 61.
Potasche, калий углекислый, 54.
primäres Natriumcarbonat, натрій
двууглекислый, 84.
Primulin, примулинъ, 100.
Prunellensalz, калий азотнокислый,
49.
Präparirsalz, натрій оловянно-
кислый, 86.
Pyrocatechin, пирокатехинъ, 99.
Pyrogall(oll), пирогаллоль, 98.
Pyrogallussäure, пирогаллоль, 98.
Pyronaphtol, пиронафтоль, 99.
Pyroxylin (-lol), пироксилинъ, 99,
92.

раеонин, пеонинъ, 98. E.
palladium bichloride, палладій
хлорный, 95.
palladium chloride, палладій хло-
ристый, 95.
panama (-bark), панама, 96.
paraffin, парафинъ, 97.
paramidophenol, параамидофеноль,
96.
paramidophenol hydrochlorate,
параамидофеноль хлористоводо-
родный, 96.
paramidophenol sodium, параамидо-
фенолятъ натрия, 97.

paramidooxybenzol, параамидофе-
 ноль, 96.
 paraphenylendiamine, парафени-
 лендіаминъ, 97.
 paste, клейстеръ, 67.
 perchloride of copper, мѣдь хлор-
 ная, 82.
 perchloride of iron, желѣзо хлор-
 ное, 42.
 permanent red, калькотаръ, 67.
 permanganate of potassium, калий
 марганцовокислый, 53.
 peroxalate of iron, желѣзо щаве-
 левокислосое (окисное), 43.
 peroxide of baryum, барія пере-
 кисъ, 18.
 peroxide of hydrogen, водорода
 перекись, 23.
 petre-oil, нефть, 92.
 phenylsulfocarbamide, фенилсуль-
 фокарбамидъ, 119.
 phosphoric acid, фосфорная ки-
 слота, 120.
 phthalate of sodium, натрій фта-
 левокислый, 90.
 phenylamine, анилинъ, 12.
 photoxyllyne, фотоксилинъ, 92,
 120.
 platine chloride, платина хлор-
 ная, 99.
 plumbic nitrate, свинець азотно-
 кислый, 104.
 plumbic diacetate, свинець ук-
 суснокислый, 104.
 picric acid, пикриновая кислота,
 98.
 potassic bitartrate, калий вино-
 кислый, (кислый), 49.
 potassium (-sic) chloraurite, двой-
 ная соль хлористаго золота и
 калия, 34.
 potassium hydrate, кали ѣдкое, 48.
 phosphate of soda (dium), натрій
 фосфорнокислый, 90.
 pine-oil, скиндаръ, 111.
 porcelain-clay, каолинъ, 61.
 platinic chloride, платина хлор-
 ная, 99.

polishing red, крокусъ, 69.
 potash-alum, квасцы калийные, 63.
 potassa, кали ѣдкое, 48.
 potassic and sodic tartrate, двой-
 ная виннокислая соль калия и
 натрия, 31.
 potassic dichromate, калий дву-
 хромокислый, 51.
 potassic (-sium) nitrate, калий
 азотнокислый, 49.
 potassium acetate, калий уксуно-
 кислый, 55.
 potassium (-sic) aluminium (-ic)
 sulphate, квасцы калийные, 63.
 potassium (meta)bisulphite, калий
 двусѣрнистокислый, 50.
 potassium bicarbonate, калий дву-
 углекислый, 50.
 potassium bichromate, калий дву-
 хромокислый, 51.
 potassium bromide, калий бромис-
 тый, 49.
 potassium carbonate, калий угле-
 кислый, 54.
 potassium chloride, калий хлорис-
 тый, 55.
 potassium chlorate, калий хлорно-
 ватокислый, 56.
 potassium (-ic) chloroplatinite,
 двойная хлористая соль плати-
 ны и калия, 35.
 potassium citrate, калий лимонно-
 кислый, 53.
 potassium cyanide, калий синеро-
 дистый, 54.
 potassium ferricyanide, калий же-
 лѣзносинеродистый, 52.
 potassium ferrioxalate, двойная
 щавелевокислая соль (окисная)
 желѣза и калия, 36.
 potassium ferrocyanide, калий же-
 лѣзистосинеродистый, 51.
 potassium (-ic) iodide, калий іо-
 дистый, 52.
 potassium nitrite, калий азотисто-
 кислый, 48.
 potassium oxalate, калий щавеле-
 вокислый (средняя соль), 57.

potassium permanganate, калий марганцовокислый, 53.
 potassium thiocyanate, калий роданистый, 53.
 potassium trisulphide, калий трехсѣрнистый, 54.
 precipitated sulphate of baryta, бѣлила баритовыя, 20.
 preparing salt, натрій оловянно-кислый, 86.
 primuline, примулинъ, 100.
 protochloride of iron, желѣзо хлористое, 42.
 protochloride of gold, золото хлористое, 44.
 protochloride of tinn, олово хлористое, 94.

protosulphide of hydrogen, водородъ сѣрнистый, 24.
 prunella salt, калий азотнокислый, 49.
 prussiate of potash, калий желѣзистосинеродистый, 51.
 pyro, пирогаллоль, 98.
 pyrocatechin, пирокатехинъ, 99.
 pyrogallic acid, пирогаллоль, 98.
 pyroligneous acid, уксусъ древесный, s. уксусная кислота, 118.
 pyronaphtole, пиронафтоль, 99.
 pyroxam, ксилоидинъ, 69.
 pyroxyline, пироксилинъ, 99, 92.

Q

D. Quecksilberchlorid, ртуть хлорная, 101.
 Quecksilberchlorür, ртуть однохлорная, 101.

Quecksilberjodid, ртуть іодная, 101.
 quicklime, кальція окись, 60. E.
 quinolin red, хинолинъ, 121.

R

L. radix curcumae, куркума, 70.
 resina colophonum, канифоль, 61.
 resina dammarae, даммаръ, 30.
 resina elasticum, каучукъ, 62.
 resina Guajaci, гваяковая смола, 25.
 resina sanguis draconis, кровь драконова, 69.
 resorcinum, резорцинъ, 100.
 rubrum anglicum, колькотаръ, 67.

F. resine de dammara, даммаръ, 30.
 resine animée, копаль, 67.
 resine de gaiac, гваяковая смола 25.
 resorcine, резорцинъ, 100.
 rocou (roucou), орлеанъ, 94.

rouge à polir, крокусъ, 69.
 rouge d'Angleterre, колькотаръ, 67.
 rouge de quinoleine, хинолинъ, 121.
 rouge vandique, колькотаръ, 67.
 rouge solferino (de Magenta), фуксинъ, 120.

Resorcin, резорцинъ, 100. D.
 Rhodanammonium, аммоній роданистый, 8.
 Rhodangoldammonium, двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія, 32.
 Rhodankalium, калий роданистый, 53.

Ricinusöl, масло касторовое, 77.
Rochellesalz, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
Rochzucker, сахаръ обыкновенный, 103.
römischer Vitriol, мѣдь сѣрно-кислая, 80.
Rosasäure, олово хлористое, 94.
Rosiersalz, олово хлористое, 94.
Rosolsäure, ауринъ, 14.
rothes Eisenoxyd, желѣза окись, 39.
Röthel, желѣза окись, 39.
rothes Corralin, неонинъ, 98.
Rotheisenherz, желѣза окись, 39.
rother Eisenraam, желѣза окись, 39.
Rotheisenstein, желѣза окись, 39.
rother Glaskopf, желѣза окись, 39.
Rouge, желѣза окись, 39.
rothes chromsaures Kali, калий двухромовокислый, 51.

red chromate of potash, калий **E** двухромовокислый, 51.
rag-sugar, глюкоза (правая), 28.
red oxide of iron, желѣза окись, 39.
resorcin, резорцинъ, 100.
right-handed glucose, глюкоза правая, 28.
Rochelle salts, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
rock-oil, нефть, 92.
rock-wood, азбестъ, I.
red antimony, кermесъ минеральный, см. сурьма, 115.
red prussiate of potash, калий желѣзносинеродистый, 52.
red blood lye-salt, калий желѣзносинеродистый, 52.

S

L. saccharum, сахаръ обыкновенный, 103.
saccharum amylaceum, глюкоза (правая), 28.
saccharum lactis, лактоза, 71.
saccharum Saturni, свинецъ углесунокислый, 104.
safranin, сафранинъ, 103.
sal acetosellae, калий щавелевокислый (кислый), 57.
sal ammoniacum, аммоній хлористый, 12.
sal amarum (anglicum), магній сѣрнокислый, 75.
sal culinare, натрій хлористый, 90.
sal digestivum, калий хлористый, 55.
sal mirabile Glauberi, натрій сѣрнокислый, 87.
sal petrae, калий азотнокислый, 49.
sal polychrestum Seignetti, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
sal sodae depuratum, натрій углекислый, 88.

sal Tartari, калий углекислый, 54.
sal volatile, аммоній углекислый, 10.
sandaraca, сандаракъ, 102.
soda caustica, натръ вѣдкій, 91.
spathum ponderosum, барій сѣрнокислый, 16.
strontiana chlorata, стронцій хлористый, 114.
strontium chloratum, стронцій хлористый, 114.
spiritus salis amoniaci causticus, амміакъ, 6.
Sphaerococcus spinosus, агаръ - агаръ, 1.
succinum, янтарь, 128.
stanniolum, станиоль, 113, 93.
stannum, олово, 93.
stannum chloratum (muriaticum), олово хлористое, 94.
stibium, сурьма, 115.
stibium sulphuratum rubeum, кermесъ минеральный, см. сурьма, 115.

- F. saccharate de barium**, барія сахарать, 18.
saccharate de calcium, кальція сахарать, 60.
saccharose, сахаръ обыкновенный, 103.
safran des Indes, куркума, 70.
safranine, сафранинъ, 103.
sandaraque (ace), сандаракъ, 102.
salpêtre, калий азотнокислый, 49.
san-dragon, кровь драконова, 69.
saponite, талькъ, 116.
sel marin, натрій хлористый, 90.
sel ammoniac, аммоній хлористый, 12.
sel de benjoin, бензойная кислота, 19.
sel amer, магній сѣрноокислый, 75.
sel d'apprêt, натрій оловянноокислый, 86.
sel de cuisine (commun), натрій хлористый, 90.
sel d'étain, олово хлористое, 94.
sel d'Epsom (de Seidlitz), магній сѣрноокислый 75.
sel de Glauber, натрій сѣрноокислый, 87.
sel (gemme), натрій хлористый, 90.
sel de morelle, колюкотаръ, 67.
sel de nitre, калий азотнокислый, 49.
sel de la Rochelle двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
sel d'oseille, калий щавелевоокислый, (кислый), 57.
sel odorant аммоній углекислый, 10.
sel de Roche, натрій хлористый, 90.
sel de Seignette, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
sel de tartre, калий углекислый, 54.
sel volatil d'ammoniaque (d'Angleterre), аммоній углекислый, 10.
sel volatil de succin, янтарная кислота, 127.
sesqui-carbonate d'ammonique, аммоній углекислый, 10.
sesqui-chlorure de fer, желѣзо хлорное, 42.
sesqui-oxide de fer, желѣза окись, 39.
silicate de potasse, калий кремнекислый, 53.
silicate de soude, натрій кремнекислый, 85.
sirope de fécule (imponderable), глюкоза (правая), 28.
soude boratée, натрій борнокислый, 82.
soude caustique, натръ ѣдкій, 91.
soude naturelle, натрій углекислый, 88.
soufre vegetal, ликоподій, 72.
sous-chlorure d'argent violet, серебро полухлористое, в. серебро хлористое, 110.
spath pesant (de Bologne), барій сѣрноокислый, 16.
spe(i)autre (spialtre), цинкъ, 123.
stannate de soude, натрій оловянноокислый, 86.
steatite, талькъ, 116.
stibine, сурьма сѣрнистая, в. сурьма, 115.
sublimé corrosif, ртуть хлорная, 101.
succin, янтарь, 128.
succinate de sodium, натрій янтарнокислый, 91.
sucrate de baryte, барія сахарать, 18.
sucrate de chaux, кальція сахарать, 60.
sucres, сахаръ обыкновенный, 103.
sucres d'amidon (de fécule, de resain), глюкоза (правая), 28.
sucres Candi, леденецъ в. сахаръ обыкновенный, 103.
sucres de lait, лактоза, 71.
sucres de reglisse, глициррицинъ, 28.
sucres de plomb (de Saturne), свинецъ уксуснокислый, 104.

sulfantimoniade de sodium, натрій сульфосурьмянистый, 88.
 sulfate d'aluminium (-umine), алюминій сѣрноокислый, 4.
 sulfine, примулинъ, 100.
 sulfate d'ammoniaque, аммоній сѣрноокислый, 10.
 sulfate de cuivre (cuivrique), мѣдь сѣрноокислая, 80.
 sulfate de cuivre ammoniacale, мѣдь сѣрноокислая, амміачная, 80.
 sulfate de sodium, натрій сѣрноокислый, 87.
 sulfate double d'alumine et d'ammonium, квасцы амміачные, 62.
 sulfate double d'alumine et de potasse, квасцы калийные, 63.
 sulfate double de chrome et de potassium, квасцы хромовые, 64.
 sulfate ferreux (de protoxyde de fer), желѣзо сѣрноокислое (закисное), 41.
 sulfate ferreux ammoniacale (ferroso-ammoniaque), двойная сѣрноокислая соль (закисная) желѣза и аммонія, 34.
 sulfate neutre d'aluminium, алюминій сѣрноокислый, 4.
 sulfite hydrique, водородъ сѣрнистый, 24.
 sulfite acide de sodium, натрій сѣрнистокислый, кислый, 86.
 sulfite acide de potasse, калий двусѣрнистокислый, 50.
 sulfite d'ammoniaque (-ium), аммоній сѣрнистокислый, 9.
 sulfite de sodium (de soude), натрій сѣрнистокислый, 86.
 sulfocarbamide (sulfourée), тиокарбамидъ, 116.
 sulfocyanate (-cyanure) d'ammonium, аммоній роданистый, 8.
 sulfocyanate (-cyanure), de potasse, калий роданистый, 53.
 sulfocyanure double ammonio-aurique, двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія, 32.

sulfophenylurée, фенилсульфокарбамидъ, 119.
 sulfure d'ammonium, аммоній сѣрнистый, 9.
 sulfure d'antimoine, сурьма сѣрнистая, с. сурьма, 115.
 sulfure d'argent, серебро сѣрнистое, 109.
 sulfure de carbone, углеродъ сѣрнистый, 117.
 sulfure de potassium, калий трехсѣрнистый, 54.

Safranin, сафранинъ, 103. D.
 Salicylsäure, салициловая кислота, 102.
 Salmiak, аммоній хлористый, 12.
 Salmiakspiritus, амміакъ, 6.
 Salpeter, калий азотнокислый, 49.
 Salpetersalzsäure, водка царская, 23.
 Salpetersäure, азотная кислота, 2.
 salpetersaures Ammoniak, аммоній азотнокислый, 7.
 salpetersaures Baryt, барій азотнокислый, 16.
 salpetersaures Blei (oxyd), свинецъ азотнокислый, 104.
 salpetersaures Calcium, кальцій азотнокислый, 57.
 saldetersaures Eisenoxyd, желѣзо азотнокислое (окисное), 40.
 salpetersaures Eisenoxydul, желѣзо азотнокислое (закисное), 40.
 salpetersaures Kali, калий азотнокислый, 49.
 salpetersaures Kupfer, мѣдь азотнокислая, 79.
 salpetersaures Magnesium, магній азотнокислый, 74.
 salpetersaures Silber, серебро азотнокислое, 106.
 salpetersaures Uranoxyd, уранъ азотнокислый, 118.
 salpetersaures Wismuth, висмутъ азотнокислый, 22.

salpetrigsaures Blei, свинецъ азотистокислый, 104.
salpetrigsaures Kali, калий азотистокислый, 48.
salpetrigsaures Silber, серебро азотистокислосое, 106.
Salzsäure, соляная кислота, 112.
salzsaures Ammoniak, аммоній хлористый, 12.
salzsaures Baryt, барій хлористый, 17.
salzsaures Chlorgold, золото хлорное съ соляной кислотой, 44.
salzsaures Diamidophenol, діамидофеноль хлористоводородный, 37.
salzsaures Hydroxilamin, гидроксиламинъ хлористоводородный, 26.
salzsaures Kali, калий хлористый, 55.
salzsaures Kobaltoxydul, кобальтъ хлористый, 66.
salzsaures Kupferoxyd, мѣдь хлорная, 82.
salzsaures Natron, натрій хлористый, 90.
salzsaures Paramidophenol, парамидофеноль хлористоводородный, 96.
salzsaures Rosanilin, фуксинъ, 120.
salzsaures Silber, серебро хлористое, 110.
salzsaures Thonerde, алюминій хлористый, 5.
salzsaures Uranoxyd, урана азотнокислый (окисный), 118.
salzsaures Uranoxydul, уранъ азотнокислый (закисный), 119.
Sandarak, сандаракъ, 102.
Sauerstoff, кислородъ, 66.
saures Kaliumchromat, калий двухромовокислый, 51.
saures Kaliumoxalat, калий щавелевокислый, кислый, 57.
saures Kaliumtartrat, калий виннокислый, кислый, 49.
saures schwefligsaures Kali, калий двусѣрнистокислый, 50.

saures schwefligsaures Natron, натрій сѣрнистокислый, кислый, 86.
saures weinsaures Kali, калий виннокислый, кислый, 49.
Scheidewasser, азотная кислота, 2.
Schiessbaumwolle, нитроклѣтчатки, 92, 93.
Schlämmkreide, бѣлила висмутовые, 21.
Schlipp'sches salz, натрій сульфосурмянокислый, 88.
Schminkweiss, бѣлила висмутовые, 21.
Schwanensalz, двойная виннокислая соль калия и натрія, 31.
Schwefelalcohol, углеродъ сѣрнистый, 117.
Schwefelammonium, аммоній сѣрнистый, 9.
Schwefelantimon, сурьма сѣрнистая, с. сурьма, 115.
Schwefelantimon - Schwefelnatrium, натрій сульфосурмянокислый, 88.
Schwefeläther, эфиръ, 127.
Schwefelcyanammonium, аммоній роданистый, 8.
Schwefelcyangoldammonium, двойная роданистая соль (окисная) золота и аммонія, 32.
Schwefelcyankalium, калий роданистый, 53.
Schwefelkalium, калий трехсѣрнистый, 54.
Schwefelkohlenstoff, углеродъ сѣрнистый, 117.
Schwefelleber, печень сѣрная, 98.
Schwefelsäure, сѣрная кислота, 114.
schwefelsaures Aluminiumkalium, квасцы калийные, 63.
schwefelsaures Aluminiumnatrium, квасцы натріевые, 64.
schwefelsaures Baryum, барій сѣрниокислый, 16.
schwefelsaures Chromoxydkali, квасцы хромовые, 64.
schwefelsaures Eisenoxydul, же-

- лѣзо сѣрнокислое (закисное), 41.
- schwefelsaures Eisenoxydul - Ammon**, двойная сѣрнокислая соль (закисная) желѣза и аммонія, 34.
- schwefelsaures Kupferoxyd-Ammoniak**, мѣдь сѣрнокислая, амміачная, 80.
- schwefelsaures Kupferoxyd**, мѣдь сѣрнокислая, 80.
- schwefelsaures Magnesium**, магній сѣрнокислый, 75.
- schwefelsaures Natron**, натрій сѣрнокислый, 87.
- schwefelsaures Thonerde**, алюмній сѣрнокислый, 4.
- schwefelsaures Thonerde - Ammonium**, квасцы амміачные, 62.
- schwefelsaures Thonerde-Kalium**, квасцы калийные, 63.
- Schwefelsilber**, серебро сѣрнистое, 109.
- Schwefelwasserstoff**, водородъ сѣрнистый, 24.
- Schwefelwasserstoff - Ammoniak**, аммоній сѣрнистый, 9.
- Schwefelwasserstoffsäure**, водородъ сѣрнистый, 24.
- schwefligsaures Ammoniak**, аммоній сѣрнистокислый, 9.
- schwefligsaures Natron**, натрій сѣрнистокислый, 86.
- Seeleim**, глюмаринъ, 29, 65.
- Seesalz**, натрій хлористый, 90.
- Seignettesalz**, двойная виннокислая соль калия и натрія, 31.
- Seifenstein**, талькъ, 116.
- Silber**, серебро, 105.
- Silberammonnitrat**, серебро азотнокислое амміачное, 107.
- Silbrbromid**, серебро бромистое, 107.
- Silbercarbonat**, серебро углекислое, 110.
- Silberchlorid**, серебро хлористое, 110.
- Silberchlorür**, серебро полухлористое, s. серебро хлористое 110.
- Silbercitrat**, серебро лимоннокислое, 109.
- Silberglanz**, серебро сѣрнистое, 109.
- Silberjodid**, серебро іодистое, 108.
- Silber-Natriumthiosulfat**, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія, 33.
- Silbernitrat**, серебро азотнокислое, 106.
- Silbernitrit**, серебро азотистокислое, 106.
- Silberoxalat**, серебро щавелевокислое, 111.
- Silberoxyd - Ammoniak**, серебро азотнокислое амміачное, 107.
- Silbersalpeter**, серебро азотнокислое, 106.
- Silbersubchlorid**, серебро хлористое, 110.
- Silbersulfid**, серебро сѣрнистое, 109.
- Silberthiosulphat**, серебро сѣрноватистокислое, 109.
- Soda**, натрій углекислый, 88.
- spanisches Weiss**, бѣлила висмутовые, 21.
- Spiauter (Spelter)**, цинкъ, 123.
- Spiessglanzmetall**, сурьма, 115.
- Speckstein**, талькъ, 116.
- Spiköl**, масло лавандовое, 77.
- Spirsäure**, салициловая кислота, 102.
- Stanniol**, станиоль, 113, 93.
- Stärkegummi**, декстринъ, 37.
- Stärkemehl**, крахмалъ, 67.
- Stärkezucker**, глюкоза (правая), 28.
- Steatit**, талькъ, 116.
- Steinfett**, асфальтъ, 13.
- Steinöl**, нефть, 92.
- Steinölsparaffin**, вазелинъ, 21.
- Steinsalz**, натрій хлористый, 90.
- Stickstoffsäure**, азотная кислота, 2.
- Stocklack**. шеллакъ.

Strontiumchlorid, стронцій хлористый, 114.

Sublimat, ртуть хлорная, 101.

Succin(yl)säure, янтарная кислота, 127.

Sulfitlauge, натрій сѣрнисто-кислый, кислый, 86.

Sulfocarbamid, тиокарбамидъ, 116.

Süssholzzucker, глициррицинъ, 28.

E. saccharate of barium, барія сахаратъ, 18.

saccharate of calcium, кальція сахаратъ, 60.

salicylic acid, салициловая кислота, 102.

sal ammoniak, аммоній хлористый, 12.

salt cake, натрій сѣрно-кислый, 87.

sal gem, натрій хлористый, 90.

sal-petre, калий азотнокислый, 49.

sält of amber, янтарная кислота, 127.

salt (common), натрій хлористый, 90.

salt of Seignette, двойная винно-кислая, соль калия и натрия, 31.

sandarach(-ac), сандаракъ, 102.

Schlippe's salt, натрій сульфосурмянный, 88.

safranin, сафранинъ, 103.

sea-salt, натрій хлористый, 90.

seneca-oil, нефть, 92.

sesquicarbonate of ammonia, аммоній, углекислый, 10.

sesquioxalate of iron, желѣзо щавелево-кислое (окисное), 43.

sesquioxide of iron, желѣза окись, 39.

sesquisulphate of aluminium, алюминій сѣрно-кислый, 4.

silicate of potassium, калий кремне-кислый, 53.

silicate of sodium, натрій кремне-кислый, 85.

silver, серебро, 105.

silver bromide, серебро бромистое, 107.

silver chloride, серебро хлористое, 110.

silver citrate, серебро лимонно-кислое, 109.

silver iodide, серебро іодистое, 108.

silver lactate, серебро молочнокислое, 109.

silver nitrate, серебро азотнокислое, 106.

silver nitrite, серебро азотисто-кислое, 106.

silver oxalate, серебро щавелево-кислое, 111.

silver sulphide, серебро сѣрнистое, 109.

silver thiosulphate, серебро сѣрноватистокислое, 109.

smelling salts, аммоній углекислый, 10.

soap-stone, талькъ, 116.

soda, натрій углекислый, 88.

soda(-ium) alum, квасцы натріевые, 64.

soda bicarbonate, натрій двууглекислый, 84.

soda bisulphite, натрій сѣрнисто-кислый, кислый, 86.

sodic pyroborate, натрій борнокислый, 82.

sodic sulphate, натрій сѣрно-кислый, 87.

sodic stannate, натрій оловянно-кислый, 86.

sodium acetate, натрій уксуснокислый, 89.

sodium aceto-tungstate, натрій уксусно-вольфрамовокислый, 89.

sodium anisate, натрій анисово-кислый, 82.

sodium and silver hiposulphite, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрия, 33.

sodium arseniate, натрій мышьяково-кислый, (сред. соль), 85.

sodium benzoate, натрій бензойно-
кислый, 82.
 sodium bromide, натрій бромид-
ный, 83.
 sodium butyrate, натрій масляно-
кислый, 85.
 sodium carbonate, натрій углекис-
лый, 88.
 sodium(-ic) chloride, натрій хло-
ристый, 90.
 sodium citrate, натрій лимонно-
кислый, 85.
 sodium (-ic) hydrate, натръ фдкій,
91.
 sodium hypophosphite, натрій фос-
форноватистокислый, 89.
 sodium iodide, натрій іодистый,
84.
 sodium oxalate, натрій щавелево-
кислый, 91.
 sodium phtalate, натрій фталово-
кислый, 90.
 sodium sulphantimoniate, натрій
сульфо-сурмянокислый, 88.
 sodium succinate, натрій янтарно-
кислый, 91.
 sodium sulphite, натрій сѣрнисто-
кислый, 86.
 sodium thioantimoniate, натрій
сульфо-сурмянокислый, 88.
 sodium thiosulphate, натрій сѣр-
новатистокислый, 87.
 sodium tungstate, натрій вольф-
рамовокислый, 83.
 soluble glass, стекло растворимое,
114.
 solution of ammonia, амміакъ, 6.
 sorell salt, калий щавелевокислый,
(кислый), 57.
 spike-oil, масло лавандовое, 77.
 spinnolic acid, салициловая кисло-
та, 102.
 spirit of verdigris, уксусная ки-
слота, 118.
 stannate of sodium, натрій оло-
вянокислый, 86.
 stannous chloride, олово хлори-
стое, 94.

stake lime, кальція гидратъ, 60.
 starch sugar, глюкоза (правая),
28.
 strontium chloride, стронцій хло-
ристый, 114.
 subchloride of mercury, ртуть
однохлористая, 101.
 subchloride of silver, серебро по-
лухлористое s. серебро хлори-
стое, 110.
 sublimate, ртуть хлорная, 101.
 succinate of sodium, натрій ян-
тарнокислый, 91.
 succinic acid, янтарная кислота,
127.
 succinite, янтарь, 128.
 sugar, сахаръ обыкновенный, 103.
 sugar candi, леденецъ, 72, 103.
 sugar of lead, свинецъ уксусно-
кислый, 104.
 sulphate of iron, желѣзо сѣрно-
кислое (закисное), 41.
 sulphocyanide of potash, калий ро-
данистый, 53.
 sulphate of magnesium, магній
сѣрниокислый, 75.
 sulphate of soda, натрій сѣрно-
кислый, 87.
 sulphide of antimony, сурьма сѣр-
нистая, см. сурьма, 115.
 sulfuret of ammonia, аммоній сѣр-
нистый, 9.
 sulphate of ammonia, аммоній
сѣрниокислый, 10.
 sulphate of copper, мѣдь сѣрно-
кислая, 80.
 sulphate of iron and ammonium,
двойная сѣрниокислая соль (за-
кисная), желѣза и аммонія,
34.
 sulphide of ammonia, аммоній сѣр-
нистый, 9.
 sulphide of antimony, сурьма сѣр-
нистая, 115.
 sulphide of potash, калий трех-
сѣрнистый, 54.
 sulphide of silver, серебро сѣр-
нистое, 109.

sulphite of soda, натрій сѣрни-
стокислый, 86.
sulphocarbamide, тиокарбомидъ,
116.
sulphocyanide of ammonia, ammo-
ній роданистый, 8.
sulphocyanide of gold and ammo-
nium, двойная роданистая соль
(окисная) золота и аммонія, 32.

sulphur-liver, печень сѣрная, 98.
sulfuret of ammonia, аммоній сѣр-
нистый, 9.
sulphuric ether, эфиръ, 127.
sulphuret of silver, серебро сѣр-
нистое, 109.
sulphuretted hydrogen, водородъ
сѣрнистый, 24.
sulphuric acid, сѣрная кислота, 114.

T

L. talcum Venetum, талькъ, 116.
tanninum, танинъ, 116.
tartarus natronatus, двойная вин-
нокислая соль натрія и калия,
31.
terra ponderosa, барій сѣрноки-
слый, 16.
terra foliata Tartari, калий ук-
суснокислый, 55.
terra foliata Tartari crystallisata,
натрій уксуснокислый, 89.
terra merita, куркума, 70.
terebentina Veneta, скипидаръ
венціанскій, 111.
thiocarbamidum, тиокарбомидъ,
116.

F. talc, талькъ, 116,
talc granuleux, каолинъ, 61.
tanin, танинъ, 116.
tartrate acide de potasse, калий
виннокислый (кислый), 49,
tartre purifié, калий винноки-
слый, кислый, 49.
tartrate d'argent, серебро винно-
кислое, 108.
tartrate double de soude et de
potasse, двойная виннокислая
соль калия и натрія, 31.
terebentine de Venise, скипидаръ
венеціанскій, 111.
terre foliée, калий уксуснокислый,
55.
terre à porcelaine, каолинъ, 61.

terre foliée minerale, натрій ук-
суснокислый, 89,
tetrachlorure de platine, платина
хлорная, 99.
terre pesante, барія окись, 18.
terre-merite, куркума, 70.
thiocarbamide, тиокарбомидъ, 116.
thiosinamine, тиосинаминъ, 117.
thiosulfate d'ammonique, аммоній
сѣрноватистокислый, 10.
thiosulfate de soude, натрій сѣр-
новатистокислый, 87.
thurmerie, куркума, 70.
tournesol (en pain), лакмусъ, 71.
traumaticine, трауматицинъ, 117.
trichlorure d'or, золото хлорное,
44.
trinitrophenol, пикриновая кисло-
та, 98.
tungstate de potassium (potasse),
калий вольфрамовокислый, 50.
tungstate de sodium (soude), на-
трій вольфрамовокислый, 83.

Talk, талькъ, 116. **D.**
Tannenzapfenöl, скипидаръ, 111.
Tannin, танинъ, 116.
Terpentinöl (-geist), скипидаръ,
111.
Tetrabromfluorescein, эозинъ, 126.
Thierkohle, уголь животный, 118.
Thiocarbamid, тиокарбомидъ, 116.
Thiosinamin, тиосинаминъ, 117.

Todhenkopf, колькотаръ, 67.
 Thonerdehydrat, алюминія гидратъ, 5.
 Thonerde sulfat, алюминій сѣрно-кислый, 4.
 Tragant, трагакантъ.
 Traubenzucker, глюкоза (правая), 28.
 Trichlormethan, хлороформъ, 121.
 Traumaticin, трауматицинъ, 117.
 Trinitrophenol (-karbolsäure), пикриновая кислота, 98.
 Turmerik, куркума, 70.

E. talc, талькъ, 116.
 tannic acid, танинъ, 116.
 tannin, танинъ, 116.
 tartar, калий виннокислый (кислый), 49.
 tartaric acid, винная кислота, 21.
 tetrachloride of platinum, платина хлорная, 99.
 tartrate of silver, серебро виннокислое, 108.
 tin, олово, 93.

tin-foil, станиоль, 93, 94.
 tinn-solt (-butter), олово хлористое, 94.
 thiocarbamid, тиокарбамидъ, 116.
 thiosinamino, тиосинаминъ, 117.
 thiosulphate of ammonia, аммоній сѣрноватистокислый, 10.
 thiosulphate of sodium, натрій сѣрноватистокислый, 87.
 traumaticine, трауматицинъ, 117.
 trichloride of Gold, золото хлорное, 44.
 trinitro-cellulose, нитроксиллинъ, 99, 92.
 trinitrophenic acid, пикриновая кислота, 98.
 trioxytrophenylcarbinol, ауринъ, 14.
 tungstate of potassium, калий вольфрамовокислый, 50.
 tungstate of sodium, натрій вольфрамовокислый, 83.
 turmeric, куркума, 70.
 turnsol, лакмусъ, 71.
 turpentine of Venise, скипидаръ венеціанскій, 111.
 turpentin oil (-spirit), скипидаръ, 111.

U

L. uranium chloratum oxydatum, уранъ хлористый, 119.
 uranium nitricum oxydatum, уранъ азотнокислый, 118.

D. uebermangansaures Kali, калий марганцовокислый, 53.
 ungelöschter Kalk, кальція окись, 60.
 unterchlorsauriges Kali, калий хлорноватистокислый, 56.
 unterchlorigsaures Calcium, кальцій хлорноватистокислый, 59.
 unterchwefligsaures Ammoniak,

аммоній сѣрноватистокислый, 10.
 unterchwefligsaures Goldoxydul-Natron, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія, 33.
 unterchwefligsaures Natron, натрій сѣрноватистокислый, 87.
 unterchwefligsaures Silber-Natron, двойная сѣрноватистокислая соль серебра и натрія, 33.
 unterchwefligsaures Silber, серебро сѣрноватистокислое, 109.
 unterphosphorigsaures Natron, натрій фосфорноватистокислый, 89.

Uran(yl)nitrat, уранъ азотноки-
слый, 118.

Uranchlorid, уранъ хлористый (за-
кисная соль), 119.

Uranylchlorid, уранъ хлористый,
119.

uranyl nitrate, уранъ азотноки- **E.**
слый, 118.

uranyl (uranium) chloride, уранъ
хлористый, 119.

uranous chloride, уранъ хлори-
стый (закисная соль), 119.

V

L. viride aeris, мѣдь уксуснокислая,
81.

vitriolum caeruleum, мѣдь сѣрно-
кислая, 80.

vitriolum martis, желѣзо сѣрно-
кислое (закисное), 41.

F. vaseline, вазелинъ, 21.

vernis, лакъ, 71.

varnis sec, сандаракъ, 102.

verre, стекло, 113.

verre soluble (de Fuchs), стекло
растворимое, 114.

vert-de-gris distillé, мѣдь уксу-
снокислая, 81.

vinaigre de bois, уксусъ древе-
сный, *v.* уксусная кислота, 118.

violet de methyle (de Paris), ме-
тилфіолетъ, 78.

vitriol, сѣрная кислота, 114.

vitriol bleu, мѣдь сѣрнокислая,
80.

vitriole de cuivre, мѣдь сѣрно-
кислая, 80.

vitriol vert, желѣзо сѣрнокислое
(закисная соль), 41.

vanadiumsaures Ammoniak, ам- **E.**
моній ванадіевокислый, 7.

Vandyckroth, колькотаръ, 67.

Vaselin, вазелинъ, 21.

venetianisches Terpentinöl, ски-
пидаръ венеціанскій, 111.

Vitriolsäure, сѣрная кислота, 114.

varnish, лакъ, 71.

vaseline, вазелинъ, 21.

vegetable alkali, кали ѣдкое, 48,

vegetable sulphur, ликоподій, 72.

violet argentic chloride of silver,
серебро полухлористое *s.* се-
ребро хлористое, 110.

violet of Paris, метилфіолетъ, 78.

vitriol of copper, мѣдь сѣрноки-
слая, 80.

W

D. Wachholderharz, сандаракъ, 102.

Wachs, воскъ бѣлый, 24.

Wasser, вода, 22.

Waser distillirtes, вода дистил-
лированная, 22.

Wasserglass, стекло растворимое,
114.

Wasserstoff, водородъ, 23.

Wasserstoffperoxyd, водорода пе-
рекисть, 23.

Wasserstoffhyperoxyd, водорода
перекись, 23.

Wasserstoffsulfid, водородъ сѣр-
нистый, 24.

Wasserstoffsuperoxyd, водорода
перекись, 23.

Weinäther, эфиръ, 127.
 Weinsäure, винная кислота 21.
 weinsaures Kali, калий виннокислый, кислый, 49.
 weinsaures Kalinatron, двойная виннокислая соль калия и натрия, 31.
 weinsaures Silberoxyd, серебро виннокислосое, 108.
 Weingeist, спиртъ этиловый, 113.
 Weinschöne, желатина, 38.
 Weinstein, калий виннокислый, 49.
 Weinsteinssäure, винная кислота, 21.
 Weter's Bitter, пикриновая кислота, 98.
 Wismuthnitrat, висмутъ азотнокислый, 22.
 Wismuthweiss, бѣлила висмутовые, 21.

wolframsaures Kalium, калий вальфрамовокислый, 50.
 wolframsaures Natron. натрій вальфрамовокислый, 83.
 wohlriechender Asand, смола бензойная, 111.

water, вода, 22. E.
 water glass, стекло растворимое, 114.
 wax, воскъ бѣлый, 24.
 weted lime, кальція гидратъ, 60.
 white lead, бѣлила свинцовыя, 21.
 whitening, бѣлила висмутовые, 21.
 wood spirit (-napta), спиртъ метиловый, 112.
 wood vinegar, уксусъ древесный
 s. уксусная кислота, 118.

X

L. xyloïdinum, ксилоидинъ, 69.

Xyloïdin, ксилоидинъ, 69. D.

F. xyloïdine, ксилоидинъ, 69.

xanthogen, углеродъ сѣрнистый, E.
 117.
 xyloïdine, ксилоидинъ, 69.

Y

E. yellow-amber, янтарь, 128.

yellow prussiate, калий желѣзисто-синеродистый, 51.

Z

L. zincum, цинкъ, 122.
 zincum (hydro)bromatum, цинкъ бромистый, 123.
 zincum chloratum, цинкъ хлористый, 123.
 zincum iodatum, цинкъ іодистый, 123.

zinc, цинкъ, 122. F.

Zink, цинкъ, 122. D.
 Zinkbromid, цинкъ бромистый, 123.

Zinkchlorid, цинкъ хлористый, 124.

Zinkjodid, цинкъ іодистый, 124.

Zinnchlorür (-butter, -salz, -solution), олово хлористое, 94.

Zinnfolie, станіоль, 93, 94.

Zinnoxynatron, натрій оловянно-кислый, 86.

zinnsaures Natron, натрій оловянно-кислый, 86.

Zucker, сахаръ обыкновенный, 103.

Zucker kand, леденецъ, см. сахаръ обыкновенный, 103.

Zuckerkalk, кальція сахаратъ, 60.

Zuckersäure, щавелевая кислота, 125.

Zweifach — = **doppelt** —.

Zinc, цинкъ, 122.

zinc bromide, цинкъ бромистый, 123.

zinc chloride, цинкъ хлористый, 124.

zinc iodide, цинкъ іодистый, 124.

E.

СКЛАДЪ ИЗДАНІЯ:

Редакція журнала „ФОТОГРАФЪ-ЛЮБИТЕЛЬ“.

Спб., Екатерининскій каналъ, № 77.

