

350. Mucilago Salep.

Decoctum Salep.

Слизь салапа.

Tuberum Salep grosse pulveratorum . . . 1
Aquae destillatae frigidae 10
Aquae destillatae ebullientis 90

Крупный порошок салапа взбалтывается въ склянкѣ сначала съ 10 ч. холодной воды, а затѣмъ прибавляютъ 90 ч. кипящей воды и взбалтываютъ почти до полного охлажденія жидкости.

Слизь салапа должна быть безцвѣтна и почти прозрачна.

Приготавливается ex tempore.

351. Naphthalinum.

Нафталинъ.

Безцвѣтные, прозрачные, блестящіе листочки характернаго, ароматическаго запаха, плавящіеся при 80° , отчасти возгоняясь, кипящіе безъ разложенія при 218° .

Нафталинъ долженъ воишь растворяться въ спиртѣ, эфирѣ, хлороформѣ и углесѣрѣ; не долженъ растворяться въ водѣ и сообщать ей кислой реакціи.

При нагрѣваніи съ сѣрною кислотою на водяной банѣ, можетъ окрашивать ее лишь въ слабо-красный цвѣтъ.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ.

352. Naphtholum-Beta.

Бета-Нафтоль.

Безцвѣтные, прозрачные листочки или бѣлый кристаллическій порошокъ, слабого фенольнаго запаха, нѣсколько жгучаго вкуса, плавящійся при 122° , кипящій безъ разложенія при 286° , растворяю-

щійся въ 1000 ч. холодной, въ 75 ч. кипящей воды, образуя безцвѣтные прозрачные растворы нейтральной реакціи. Отъ прибавленія амміака къ водному раствору нафтола появляется фіолетовая флуоресценція. Хлорная вода даетъ бѣлую муть, исчезающую отъ избытка амміака. Хлорное желѣзо даетъ сначала зеленоватое окрашиваніе, а по прошествіи нѣкотораго времени, бѣлый, клочковатый осадокъ.

Нафтоль долженъ вполне растворяться въ спиртѣ, эфирѣ, хлороформѣ и водныхъ растворахъ ѣдкихъ щелочей.

1 грм. нафтола долженъ вполне растворяться въ 50 к. ц. амміака, окрашивая жидкость въ едва замѣтный желтый цвѣтъ.

Отъ прибавленія хлорнаго желѣза къ насыщенному, горячему, водному раствору нафтола, не должно появляться фіолетоваго окрашиванія.

При сжиганіи нафтоль не долженъ давать вѣсостаго остатка.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ, защищенныхъ отъ свѣта банкахъ.

Примѣчаніе. При пропискѣ *Naphtolum* всегда отпускается *Beta-Naphtolum*.

353. *Natrium aceticum.*

Уксусно-натріевая соль.

Безцвѣтные, прозрачные, выѣтривающіеся кристаллы, растворяющіеся въ равной части горячей, въ 3 ч. холодной воды, въ 24 ч. 90% спирта, образуя, безцвѣтные, прозрачные растворы, не окрашивающіеся отъ фенолфталеина въ красный цвѣтъ. При нагреваніи соль плавится, теряя кристаллизаціонную воду, затѣмъ твердѣетъ, а при дальнѣйшемъ повышеніи температуры опять дѣлается жидкою. При накаливаніи разлагается, выдѣляя ацетонъ и оставляя золу щелочной реакціи, окрашивающую безцвѣтное пламя горѣлки въ желтый цвѣтъ. Водный растворъ уксусно-натріевой соли, отъ прибавленія раствора хлорнаго желѣза, окрашивается въ темно-красный цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія порознь: сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія, растворовъ азотно-баріевой и щавелево-амміачной солей.

Водный растворъ соли (1:40), подкисленный азотной кислотою, не долженъ измѣняться отъ прибавленія раствора азотно-серебряной соли.

Сохраняется въ хорошо-закупоренныхъ банкахъ.

354. Natrium arsenicicum.

Мышьяково-натріевая соль.

Бѣлые, невывѣтривающіеся кристаллы, легко растворимые въ водѣ, окрашивающіе безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ. Отъ прибавленія къ водному раствору соли, раствора азотно-серебряной соли получается коричневый осадокъ, легко растворимый въ азотной кислотѣ или амміакѣ. Водный растворъ соли, подкисленный соляною кислотою, отъ прибавленія сѣроводородной воды выдѣляетъ желтый осадокъ, отъ прибавленія къ подкисленному соляною кислотою водному раствору соли растворовъ хлористаго аммонія, сѣрно-магніевой соли и избытка амміака, получается бѣлый, кристаллическій осадокъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ мутиться отъ сѣроводородной воды послѣ прибавленія избытка амміака.

Водный растворъ (1:20), подкисленный азотной кислотою, не долженъ измѣняться отъ растворовъ азотно-баріевой и азотно-серебряной солей.

Водный растворъ соли (1:20), послѣ прибавленія нѣсколькихъ капель крахмального раствора, долженъ окрашиваться въ синій цвѣтъ отъ прибавленія одной капли децинормального раствора іода.

Сохраняется подъ замкомъ (списокъ А).

Высшій однократный приѣмъ 0,0005

Высшій суточный приѣмъ 0,002

355. Natrium arsenicicum solutum.

Solutio arsenicalis Pearsoni.

Растворъ мышьяково-натріевой соли

Natrii arsenicici	1
Aquae destillatae	600

Соль растворяется въ водѣ и растворъ процѣживается.
Сохраняется подъ замкомъ (списокъ А) въ хорошо закупоренной склянкѣ.

Высшій однократный приемъ	0,3
Высшій суточный приемъ	1,0

356. Natrium benzoicum.

Бензойно-натріевая соль.

Бѣлые кристаллы или кристаллическій порошокъ, легко растворяющійся въ водѣ, трудно растворимый въ спиртѣ. Отъ прибавленія соляной кислоты къ водному раствору соли (1:20) выдѣляется бѣлый, кристаллическій осадокъ. При нагреваніи соль сгораетъ, оставляя золу щелочной реакціи, окрашивающую безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ.

Смѣсь 0,5 грм. соли съ 4 грм. крѣпкой сѣрной кислоты не должна измѣняться въ цвѣтъ или обнаруживать выдѣленія пузырьковъ газа.

При нагреваніи воднаго раствора соли (1:2) съ сѣрною кислотою и нѣсколькими каплями раствора дву-хромокаліевой соли, не должно обнаруживаться горько-миндального запаха.

При раствореніи въ водѣ остатка отъ прокаливанія 0,5 грм. соли, долженъ получаться безцвѣтный растворъ, не измѣняющійся, послѣ подкисленія азотною кислотою, отъ прибавленія сѣроводородной воды или раствора азотно-баріевой соли; отъ прибавленія раствора азотно-серебряной соли, допускается появленіе слабой мутности.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ.

357. Natrium biboricum.

Ворах.

Двуборно-натрієвая соль.

Бура.

Бѣлые, твердые кристаллы или кристаллическіе куски, растворяющіеся въ 16 ч. холодной и 0,5 ч. кипящей воды, образуя безцвѣтные растворы щелочной реакціи, легко растворимые въ глицеринѣ, не растворяющіеся въ спиртѣ. Подкисленный соляною кислотою растворъ буры окрашиваетъ куркумовую бумагу въ бурый цвѣтъ, особенно выступающій послѣ высушиванія. При нагрѣваніи соль сначала всучивается, а затѣмъ плавится, застывая при охлажденіи въ безцвѣтную, прозрачную, стекловидную массу.

Водный растворъ буры (1:50) не долженъ измѣняться отъ сѣководородной воды или раствора щавелево-амміачной соли.

Подкисленный азотною кислотою водный растворъ буры (1:50), отъ прибавленія растворовъ азотно-серебряной и азотно-баріевой солей, можетъ давать лишь незначительную мутность.

Изъ 100 ч. соли получается не менѣе 97 ч. порошка.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ.

358. Natrium bicarbonicum.

Двуугле-натрієвая соль.

Бѣлые, кристаллическіе сростки, растворяющіеся приблизительно въ 12 ч. холодной воды, образуя растворъ слабо-щелочной реакціи. При нагрѣваніи на водяной банѣ воднаго раствора соли обнаруживается выдѣленіе пузырьковъ газа; отъ прибавленія свободной кислоты къ холодному, водному раствору соли происходитъ обильное газоотдѣленіе. При прокаливаніи двуугле-натрієвой соли получается бѣлый остатокъ, легко растворимый въ водѣ, сообщающій ей сильно щелочную реакцію и окрашивающій безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20), пересыщенный хлористо-водородною кислотою, не долженъ измѣняться отъ сѣроводородной воды; такой же растворъ, послѣ насыщенья азотною кислотою, отъ прибавленія растворовъ азотно-баріевой или азотно-серебряной солей можетъ давать лишь незначительную, опалесцирующую муть.

При нагреваніи въ пробирномъ цилиндрѣ нѣсколькихъ кусочковъ соли не долженъ обнаруживаться запахъ амміака.

По прокаливаніи 1 грм. высушенной подъ эксикаторомъ соли, не должно получаться болѣе 0,638 грм. остатка.

1 грм. истертой въ мелкій порошокъ двуугленатріевой соли растворяютъ въ 20 к. ц. воды, охлажденной до 10° — 12° , при осторожномъ и слабомъ движеніи сосуда, въ малой, хорошо закупоривающейся и почти наполненной колбѣ. Отъ прибавленія къ раствору 3 капель раствора феноль-фталеина допускается появленіе слабого, красноватаго окрашиванія, исчезающаго отъ прибавленія 0,2 к. ц. децинормальнаго раствора соляной кислоты.

Изъ 100 ч. соли получается не менѣе 97 ч. порошка.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ.

359. Natrium bromatum.

Бромистый натрій.

Бѣлый, неизмѣняющійся на сухомъ воздухѣ, кристаллическій порошокъ, растворяющійся въ 1,2 ч. воды, въ 5 ч. спирта. Кусочекъ соли, внесенный въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ. При взбалтываніи воднаго раствора соли съ нѣсколькими каплями хлорной воды и половиннымъ объемомъ хлороформа, послѣдній окрашивается въ желтобурый цвѣтъ.

Порошокъ соли, разсыпанный тонкимъ слоемъ на фарфоровой пластинкѣ, не долженъ тотчасъ же окрашиваться отъ смачиванія нѣсколькими каплями разведенной сѣрной кислоты; посыпанный на влажную, красную, лакмусовую бумагу не долженъ окрашивать ее тотчасъ-же въ синій цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія, разведенной сѣрной кислоты, а равно отъ раствора азотно-баріевой соли.

5 к. ц. воднаго раствора соли (1:20), послѣ прибавленія одной капли раствора хлорнаго желѣза, не должны синѣть отъ прибавленія крахмального раствора.

10 к. ц. 3% раствора высушенной при 100° соли, послѣ прибавленія 3—4 капель раствора хромо-каліевой соли, требуютъ при титрованіи до появленія не исчезающаго красноватаго окрашиванія не болѣе 29,3 к. ц. децинормальнаго раствора азотно-серебряной соли.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

360. Natrium carbonicum crudum.

Soda cruda.

Обыкновенная угле-натріевая соль.

Обыкновенная сода.

Безцвѣтные кристаллы или кристаллическіе куски, вывѣтривающіеся на воздухѣ, растворяющіеся въ 2 ч. холодной воды, образуя неокрашенный растворъ щелочной реакціи. Отъ прибавленія кислоты къ водному раствору соли обнаруживается обильное газотдѣленіе. Кусочекъ соды, внесенный въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ.

1 грм. не вывѣтрившейся соды не долженъ оставлять при прокаливаніи болѣе 0,4 грм. остатка, требуя при титрованіи не менѣе 6,8 к. ц. нормальной соляной кислоты.

361. Natrium carbonicum crystallisatum depuratum.

Soda depurata.

Очищенная угле-натріевая соль.

Очищенная сода.

Безцвѣтные, прозрачные, вывѣтривающіеся на воздухѣ кристаллы, растворяющіеся въ 1,6 ч. холодной, въ 0,2 ч. кипящей воды, нерастворимые въ спиртѣ. Водный растворъ соли имѣетъ сильно щелочную реакцію; отъ прибавленія къ нему кислотъ обнаружи-

ваютъ обильное газоотдѣленіе. Кусочекъ соли, внесенный въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1 : 50) не долженъ измѣняться отъ сѣроводородной воды, а послѣ пересыщенія азотною кислотою, отъ прибавленія раствора азотно-баріевой соли. Отъ прибавленія раствора азотно-серебряной соли, къ подкисленному азотною кислотою раствору угле-натріевой соли, допускается появленіе лишь незначительной, бѣлой опалесценціи.

При нагрѣваніи соды не долженъ обнаруживаться запахъ амміака.

Водный растворъ 1 грм. невывѣтрившейся соды въ 10 к. ц. воды требуетъ для насыщенія 7 к. ц. нормальной соляной кислоты. Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ.

362. *Natrium carbonicum dilapsum.*

Natrium carbonicum siccum.

Сухая угле-натріевая соль.

Произвольно взятое количество чистой угленатріевой соли превращаютъ въ крупный порошокъ и раскладываютъ тонкимъ слоемъ для просушиванія при обыкновенной температурѣ, защитивъ рассыпанный слой соли отъ пыли. Послѣ вывѣтриванія, соль окончательно высушивается при 40°—50° до потери половины первоначальнаго вѣса и просѣивается чрезъ шелковое сито.

Мягкій, бѣлый, пѣжный, однородный порошокъ долженъ выдерживать всѣ пробы, описанныя при *Natrium carbonicum depuratum*.

Водный растворъ 1 грм. сухой соды въ 10 к. ц. воды требуетъ для насыщенія не менѣе 14 к. ц. нормальной соляной кислоты.

Изъ 100 ч. кристаллизованной соды получается 50 ч. порошка сухой соды.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ и отпускается во всѣхъ случаяхъ, когда соль прописана въ формѣ порошка, или входитъ въ составъ порошкообразной смѣси.

363. Natrium chloratum.

Хлористый натрій.

Поваренная соль.

Бѣлые кубическіе кристаллы или бѣлый кристаллическій порошокъ, растворяющійся въ 2,7 ч. воды, образуя безцвѣтный растворъ нейтральной реакціи. Крупинка соли, внесенная въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ. Растворъ азотно-серебряной соли производитъ въ водномъ растворѣ хлористаго натрія бѣлый, творожистый осадокъ, растворимый въ амміакѣ, не растворимый въ азотной кислотѣ.

Водный растворъ соли (1 : 20) не долженъ измѣняться отъ сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія и раствора азотно-бариевой соли; послѣ прибавленія амміака, не долженъ измѣняться отъ растворовъ щавелево-амміачной и фосфорно-натріевой солей.

20 к. ц. воднаго раствора соли (1 : 20), послѣ прибавленія 1 капли хлорнаго желѣза, не должны окрашиваться при взбалтываніи съ крахмальнымъ растворомъ.

5 к. ц. 3% раствора, высушенной при 100°, соли, послѣ прибавленія 3—4 капель хромо-калій соли, требуютъ при титрованіи до появленія исчезающаго, красноватаго окрашиванія 25,6 к. ц. децинормального раствора азотно-серебряной соли.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

364. Natrium chloratum crudum.

Простая поваренная соль.

Бѣлые или сѣроватые, кубическіе кристаллы или комки, почти вполне растворяющіеся въ 3 ч. воды, образуя безцвѣтный, прозрачный или слабо-мутный растворъ нейтральной реакціи, не измѣняющіеся при храненіи въ сухомъ мѣстѣ, сильно сырѣющіе и расплывающіеся во влажномъ помѣщеніи. Крупинка соли окрашиваетъ безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ. Отъ прибавленія къ разведенному водному раствору соли раствора азотно-серебряной соли, получается бѣлый, творожистый осадокъ, растворимый въ амміакѣ, не растворимый въ азотной кислотѣ.

Поваренная соль должна растворяться въ 3 ч. воды, образуя лишь слабо-мутный растворъ. Высушенная при 100° не должна терять болѣе 5% первоначальнаго вѣса.

Сохраняется въ хорошо закупоренной посудѣ въ сухомъ мѣстѣ.

365. Natrium hydroxydatum crudum.

Soda caustica.

Простой гидратъ окиси натрія.

Каустическая сода.

Твердые, бѣловатые, сухіе, расплывающіеся на воздухѣ, различной величины куски, легко растворяющіеся въ водѣ, образуя мутноватый растворъ сильно щелочной реакціи, не вполне растворяющіеся въ спиртѣ. Кусочекъ каустической соды, внесенный въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ.

Каустическая сода не должна быть влажною или расплывшеюся съ поверхности.

Отъ прибавленія къ водному раствору каустической соды (1:5) соляной кислоты, можетъ обнаруживаться незначительное выдѣленіе пузырьковъ газа.

Сохраняется съ предосторожностью (списокъ Б) въ запаянныхъ жестянкахъ или закупоренныхъ и залитыхъ парафиномъ банкахъ.

366. Natrium hydroxydatum fusum.

Natrium causticum fusum.

Сплавленный гидратъ окиси натрія.

Сплавленный ѣдкій натръ.

Бѣловатая, твердая, сухія, цилиндрическія палочки, легко растворяющіяся въ водѣ и спиртѣ. Крупинка ѣдкаго натра, внесенная въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ. При смѣшеніи воднаго раствора съ избыткомъ раствора винной кислоты, жидкость остается совершенно прозрачною и никакого осадка не получается.

При взбалтываніи раствора 1 грм. ѣдкаго натра въ 2 к. ц. воды съ 10 к. ц. 90^o/_o спирта допускается, по истеченіи 5 минутъ, появленіе лишь незначительнаго осадка.

Свѣтлый фильтратъ, полученный процѣживаніемъ прокипяченной смѣси 8 к. ц. известковой воды съ растворомъ 1 гр. ѣдкаго натра въ 2 к. ц. воды, не долженъ выдѣлять пузырьковъ газа отъ прибавленія избытка азотной кислоты.

При смѣшеніи подкисленнаго азотною кислотою воднаго раствора ѣдкаго натра (1:50) съ растворами азотно-баріевой или азотно-серебряной солей допускается появленіе лишь опалесцирующей мутности.

При осторожномъ прибавленіи 1 к. ц. раствора желѣзнаго купороса къ смѣси 2 к. ц., подкисленнаго сѣрною кислотою, воднаго раствора ѣдкаго натра (1:20) съ равнымъ объемомъ крѣпкой сѣрной кислоты, въ мѣстѣ соприкосновенія слоевъ жидкостей, не должно появляться бураго кольца.

0,4 грм. ѣдкаго натра, растворенные въ 10 к. ц. воды, требуютъ для насыщенія не менѣе 9 к. ц. нормальной соляной кислоты.

Сохраняется съ предосторожностью (списокъ Б). въ хорошо закупоренныхъ и залитыхъ парафиномъ банкахъ.

367. Natrium hydrooxydatum solutum.

Liquor Natrii caustici.

Растворъ гидрата окиси натрія.

Растворъ ѣдкаго натра.

Natrii hydrooxydati fusi	15
Aquae destillatae	85

15 ч. сплывленнаго ѣдкаго натра растворяютъ въ 85 ч. перегнанной воды.

Сохраняется съ предосторожностью (списокъ Б) въ хорошо закупоривающейся парафинированною пробкою склянкѣ.

Приготавливается ex tempore.

368. Natrium jodatum.

Иодистый натрій.

Безцвѣтные, прозрачные, кубическіе кристалы или бѣлый кристаллическій порошокъ, сырѣющій на воздухѣ, растворяющійся въ 0,6 ч. воды, въ 3 ч. спирта. Крупишка соли окрашиваетъ безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ. Водный растворъ соли, послѣ прибавленія нѣсколькихъ капель хлорной воды и половиннаго объема хлороформа, окрашиваетъ послѣдній, при взбалтываніи, въ фіолетовый цвѣтъ.

Порошокъ соли не долженъ тотчасъ же окрашивать смоченную красную, лакмусовую бумагу въ синій цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія или раствора азотно-баріевой соли.

При слабомъ нагрѣваніи 10 к. ц. воднаго раствора соли съ 5 каплями раствора желѣзнаго купороса, 2 каплями хлорнаго желѣза и 15 каплями ѣдкаго натра, жидкость не должна окрашиваться въ синій цвѣтъ, послѣ подкисленія ея соляною кислотою.

Свѣже-приготовленный растворъ 1 ч. соли въ 20 ч. предварительно прокипяченной и остуженной воды, не долженъ тотчасъ же окрашиваться отъ прибавленія крахмального раствора и разведенной сѣрной кислоты.

При нагрѣваніи 1 грм. соли съ 5 к. ц. раствора ѣдкаго натра и 0,5 грм. цинковыхъ и желѣзныхъ опилокъ не долженъ обнаружиться запахъ амміака.

1 грм. высушенной при 100°, предварительно нерастворенной въ водѣ соли, требуетъ при титрованіи до появленія исчезающей красноватой мути 18,6 к. ц. титрованного раствора двухлористой ртути.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ банкахъ темнаго стекла.

Высшій однократный пріемъ 2,0

Высшій суточный пріемъ 8,0

369. Natrium Kalio-tartaricum.

Sal Seignetti. Tartarus natronatus.

Калііно-натрієвая соль винной кислоты.

Сегнетова соль.

Безцвѣтные, прозрачные, не измѣняющіеся на воздухѣ кристаллы, растворяющіеся въ 1,4 ч. воды, образуя вполне нейтральный растворъ, нерастворимые въ спиртѣ. При нагреваніи на водяной банѣ, кристаллы плавятся въ своей кристаллизационной водѣ. При прокаливаніи—оставляютъ углистую, сильно щелочную золу, окрашивающую безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ. Отъ прибавленія къ водному раствору соли соляной кислоты, получается бѣлый, кристаллическій осадокъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія сѣроводородной воды или раствора щавелево-амміачной соли, послѣ прибавленія амміака.

Свѣтлый фильтратъ, полученный процѣживаніемъ 10 в.ц., подкисленного азотной кислотой, воднаго раствора соли (1:20), отъ прибавленія растворовъ азотно-баріевой или азотно-серебряной солей, можетъ давать лишь ничтожную опалесценцію.

При нагреваніи раствора соли съ ѣдкимъ натромъ не долженъ обнаруживаться запахъ амміака.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

370. Natrium nitricum.

Азотно-натрієвая соль.

Безцвѣтные, прозрачные, ромбоэдрическіе кристаллы, не измѣняющіеся въ сухомъ воздухѣ, растворяющіеся въ 1,2 ч. воды, въ 50 ч. спирта, образуя прозрачные, безцвѣтные растворы нейтральной реакціи. Крупинка соли окрашиваетъ безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ,

Отъ прибавленія къ водному раствору соли крѣпкой сѣрной кислоты раствора желѣзнаго купороса, жидкость окрашивается въ чернубурый цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія и раствора азотно-баріевой соли, или послѣ прибавленія нѣсколькихъ капель амміака, отъ растворовъ щавелево-амміачной и фосфорно-натріевой солей.

Отъ прибавленія къ водному раствору соли (1 : 20) раствора азотно - серебряной соли, не должно тотчасъ же обнаруживаться появленіе опалесцирующей мутности.

5 к. ц. воднаго раствора соли (1:20), послѣ прибавленія 1 к. ц. разведенной сѣрной кислоты и нѣсколькихъ капель крахмального раствора, не должны тотчасъ же измѣняться въ цвѣтъ.

Сохраняется въ хорошо закрытыхъ ящикахъ, бочкахъ или банкахъ.

371. Natrium phosphoricum.

Фосфорно-натріевая соль.

Безцвѣтные, прозрачные, вывѣтривающіеся на воздухъ кристаллы, растворяющіеся въ 5,8 ч. воды, образуя растворъ слабо-щелочной реакціи, не растворимые въ спиртѣ. При 40° соль плавится въ своей кристаллизационной водѣ. Крупинка соли, внесенная въ безцвѣтное пламя, окрашиваетъ его въ желтый цвѣтъ; растворъ азотно-серебряной соли даетъ въ растворѣ фосфорно-натріевой соли желтый, не измѣняющійся при нагрѣваніи осадокъ, растворимый въ азотной кислотѣ и амміакѣ.

При взбалтываніи 1 грм. порошка соли съ 3 к. ц. раствора хлористаго олова, жидкость не должна окрашиваться втеченіи 1 часа.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія сѣроводородной воды, сѣрнистаго аммонія, или раствора щавелево-амміачной соли, послѣ прибавленія избытка амміака.

При подкисленіи воднаго раствора соли (1:20) азотною кислотою, не должно обнаруживаться выдѣленія пузырьковъ газа, а отъ прибавленія затѣмъ растворовъ азотно-баріевой или азотно-серебряной солей, допускается по истеченіи 3 минутъ появленіе слабой мутн.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

372. Natrium salicylicum.

Салицило-натрієвая соль.

Бѣлыя, кристаллическія чешуйки, или бѣлый, нѣжный порошокъ сладковато-соленого вкуса, растворяющійся въ равномъ по вѣсу количествѣ воды или въ 6 ч. спирта, образуя безцвѣтные, прозрачные растворы слабо-кислой реакціи. Отъ прибавленія къ водному раствору соли соляной кислоты, выдѣляется бѣлый, кристаллическій осадокъ растворимый въ эфирѣ; отъ раствора хлорнаго желѣза водный растворъ соли окрашивается въ сине-фіолетовый цвѣтъ. При прокаливаніи соли получается сильно щелочная зола, окрашивающая безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ.

При смѣшеніи соли съ крѣпкою сѣрною кислотою не должно обнаруживаться ни окрашиванія, ни выдѣленія пузырьковъ газа.

Водный растворъ соли (1:20) не долженъ измѣняться отъ прибавленія сѣроводородной воды или раствора азотно-баріевой соли.

5 к. ц. воднаго раствора соли (1:20), смѣшанные съ 8 к. ц. спирта и подкисленные азотною кислотою, не должны измѣняться отъ прибавленія раствора азотно-серебряной соли.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

373. Natrium sulfo-ichthyolicum.

Ichthyol.

Сульфo-ихтіоловый натрій.

Ихтіоль.

Чернобурая густая жидкость пригорѣлаго, смолистаго запаха и вкуса только отчасти растворимая въ чистомъ спиртѣ или эфирѣ, легко растворяющаяся въ смѣси равныхъ объемовъ спирта съ эфиромъ и въ водѣ, образуя мутные, темнобурые растворы нейтральной реакціи. При сжиганіи соли получается щелочная зола, окрашивающая безцвѣтное пламя горѣлки въ желтый цвѣтъ. Отъ прибавленія соляной кислоты къ водному раствору препарата, выдѣляется смолообразная, темная масса, послѣ отдѣленія кислой водной жидкости,

вполнѣ растворяющаяся въ водѣ и эфирѣ. Водный растворъ ея вновь осаждается соляною кислотою или растворомъ хлористаго натрія.

При нагрѣваніи препарата съ растворомъ ѣдкаго кали не долженъ обнаруживаться запахъ амміака.

Сохраняется въ хорошо закупоренномъ сосудѣ.

Примѣчаніе. Если прописанъ Ichthyolum безъ обозначенія наименованія соли, то всегда отпускается Natrium sulfichthyolicum.

374. Natrium sulfuricum.

Sal mirabile Glauberi.

Сѣрно-натріевая соль.

Глауберова соль.

Безцвѣтные, блестящіе, прозрачные, выѣтривающіеся кристаллы, растворяющіеся въ 3 ч. холодной, въ 0,3 ч. воды при 33° въ 0,4 ч. кипящей воды, нерастворимые въ спиртѣ. Отъ прибавленія къ водному раствору соли раствора хлористаго барія получается бѣлый осадокъ, нерастворимый въ водѣ и кислотахъ. Крупинка соли окрашиваетъ безцвѣтное пламя въ желтый цвѣтъ.

Водный растворъ соли (1:20) долженъ имѣть нейтральную реакцію и не долженъ измѣняться отъ сѣроводородной воды или сѣрнистаго аммонія, а послѣ прибавленія амміака, отъ раствора фосфорно-натріевой соли. Отъ прибавленія раствора азотно-серебряной соли допускается, по прошествіи 2 минутъ, появленіе лишь незначительной опалесцирующей мутности.

При взбалтываніи 1 грм. растертой соли съ 3 к. ц. раствора хлористаго олова, жидкость не должна измѣняться въ цвѣтъ втеченіи 1 часа.

Сохраняется въ хорошо закупоренной банкѣ.

375. Natrium sulfuricum dilapsum.

Natrium sulfuricum siccum.

Сухая сѣрно-натріевая соль.

Для приготовления препарата въ небольшихъ количествахъ, произвольно взятое количество сѣрно-натріевой соли толчется въ крупный порошокъ и высушивается между листами бумаги, сначала при обыкновенной температурѣ, а затѣмъ при 40° — 50° , до тѣхъ поръ, пока не потеряетъ 5% первоначальнаго вѣса и просѣивается сквозь волосяное сито. Для получения препарата въ большихъ количествахъ, кристаллизованная соль расплавляется въ котлѣ, нагреваемомъ на водяной или паровой банѣ и выпаривается, при частомъ помѣшиваніи, до получения сухой массы. Полученная сухая масса досушивается въ сушиль при температурѣ 25° — 30° , толчется и просѣивается сквозь волосяное сито.

Бѣлый порошокъ долженъ выдерживать пробы, указанные при описаніи предъидущаго препарата.

Изъ 100 ч. кристаллизованной соли получается не менѣе 43 ч. сухой сѣрно-натріевой соли.

Сохраняется въ хорошо закупоренныхъ сосудахъ.

376. Nitrogenium oxydulatum.

Закись азота.

100 грм. азотно-амміачной соли нагреваютъ при 230° — 250° на парафиновой или масляной банѣ въ колбѣ емкостью 600—800 к. ц., снабженной предохранительною трубкою и связанной помощью газоотводныхъ трубокъ съ двумя вульфовыми склянками, служащими для промыванія газа, емкостью около 300—500 к. ц. каждая, изъ которыхъ въ первую наливается до $\frac{1}{3}$ вместимости разведенный растворъ ѣдкаго кали, во вторую—растворъ желѣзнаго купороса (1 : 5). Вторая вульфова склянка связывается помощью стеклянной и каучуковой трубокъ съ каучуковымъ мѣшкомъ, или газометромъ, назначеннымъ для собиранія газа.

Безцвѣтный, прозрачный газъ, безъ запаха, слабо-сладковатаго

вкуса, растворяющийся при 5° въ равномъ объемѣ воды, при 0° и 30° атмосферахъ давленія превращающийся въ безцвѣтную, прозрачную жидкость, затвердѣвающую при -100° въ твердую, бѣлоснѣжную массу. Тлѣющая лучина, внесенная въ атмосферу газа, воспламеняется и горитъ яркимъ пламенемъ. Отъ введенія въ атмосферу закиси азота нѣсколькихъ пузырьковъ газа окиси азота никакого окрашиванія не происходитъ.

Изъ 100 грм. азотно-амміачной соли получается отъ 26 — 28 литровъ газа.

Приготовляется *ex tempore*.

377. Olea ætherea.

Эфирныя масла.

Прозрачныя, безцвѣтныя, желтоватыя зеленоватыя или буроватыя, ароматныя жидкости, легко растворяющіяся въ 90% спиртѣ, эфирѣ, хлороформѣ и жирныхъ маслахъ, весьма мало растворимыя въ водѣ, обладающія характернымъ запахомъ тѣхъ растений, изъ которыхъ онѣ получены.

Капля эфирнаго масла, растертая съ сахаромъ и взболтанная затѣмъ съ 500 к. ц. воды, должна сообщать послѣдней чистый и свойственный каждому эфирному маслу вкусъ и запахъ.

При взбалтываніи разныхъ объемовъ эфирнаго масла со смѣсью изъ 1 ч. воды и 3 ч. глицерина въ градуированной трубкѣ, объемъ отстоявшагося масла долженъ оставаться неизмѣннымъ.

При взбалтываніи и подогреваніи части перегона, перешедшаго при нагреваніи эфирныхъ маселъ до 105° , съ нѣсколькими каплями растворовъ іода и ѣдкаго натра, не должно обнаруживаться, по охлажденіи, появленія желтаго, кристаллическаго осадка.

Капля эфирнаго масла, помѣщенная на бѣлую бумагу, не должна по испареніи оставлять просвѣчивающаго пятна, не исчезающаго при слабомъ нагреваніи.

15—20 капель изслѣдуемаго масла помѣщаютъ въ реактивную трубку, прибавляютъ около 1 грм. 90% спирта, 40 капель разведенной сѣрной кислоты и нѣсколько кусочковъ цинка. Когда выдѣленіе газа прекратится, смѣсь разбавляютъ равнымъ объемомъ воды и процеживаютъ чрезъ смоченный фильтръ. Отъ прибавленія