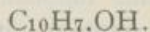


Naphtholum.

β -Naftol.



Farveløse eller næsten farveløse, silkeglinsende Krystaller eller et krystallinsk Pulver. β -Naftol lugter svagt, ejendommeligt, smager skarpt brændende. Opløses med neutral Reaktion i omtrent 1000 Dele koldt og i 75 Dele kogende Vand. I Vinaand, i Æter, i Kloroform, i fede Olier og i Natriumhydroxydopløsning opløses det let.

En vandig Opløsning af β -Naftol giver med Ammoniakvand en svag, blaalig Fluorescens, med Ferrikloridopløsning en grønlig Vædske, hvoraf der ved Henstand udskilles hvide Fnug, og med Klorvand et rigeligt, hvidt Bundfald, som atter opløses ved Tilsætning af Ammoniakvand, hvorved der fremkommer en grøn, senere brun Farve.

β -Naftol skal smelte ved 120° — 122° , det skal kunne opløses fuldstændigt i 50 Dele Ammoniakvand til en svagt gullig Vædske, hvoraf det ved Tilsætning af Saltsyre i Overskud atter udfældes som et hvidt Pulver.

En i Varmen mættet, vandig Opløsning af β -Naftol maa ved Tilsætning af Ferrikloridopløsning ikke farves violet.

0,5 Grm. β -Naftol maa ved Forbrænding ikke efterlade en vejelig Rest.

Opbevares i et vel tillukket Kar, udelukket fra Lyset.



† † †

Nitras argenticus.

Syn.: Argentum nitricum.

Sølvnitrat. Salpetersurt Sølvilte. „Helvedessten“.

AgNO_3 .

Hvide eller graalighvide, halvgennemsigtige Stænger med straalet, krystallinsk Brud eller farveløse Krystaller. Opløses fuldstændigt i 0,6 Dele Vand og i 10 Dele Vinaand. Opløsningen skal være farveløs og reagere neutralt. Sølvnitrat smelter ved Ophedning og giver først i stærk Hede røde Dampe. En vandig Opløsning af Sølvnitrat giver ved Tilsætning af Saltsyre et hvidt Bundfald, som er uopløseligt i Salpetersyre, men opløseligt i Overskud af Ammoniakvand.

Opløses 1 Grm. Sølvnitrat i 20 Ccm. Vand, og tilsættes Saltsyre til fuldstændig Udfældning af Sølv, skal Blandingen efter Opvarmning give et klart Filtrat, som ikke farves ved Tilledning af Svovlbrinte, og som lader sig bortdampe uden at efterlade en vejelig Rest.

Opbevares i et vel tillukket Kar, udelukket fra Lyset.

Største enkelte Indgift: 1 Centigram.

Største Indgift i Døgnet: 4 Centigram.





Nitras argenticus bis mitigatus.

Syn.: Argentum nitricum cum Kalio nitrico.

Svag „Helledessten“.

Hvide, eller graalighvide, tynde Stænger med porcelænsagtigt Brud, tilberedte ved Sammensmeltning af Sølvnitrat med Kaliumnitrat.

Opløses i Grm. svag Helledessten i 50 Ccm. Vand, og tilsættes 0,5 Grm. Ferriammoniumsulfat, skal Opløsningen forbruge fra 19,3—19,8 Ccm. $\frac{1}{10}$ normal Ammoniumtocyanoopløsning, forinden den, efter Omrøring, farves blivende brunlig.

Opbevares i et vel tillukket Kar, udelukket fra Lyset.

Nitras kalicus.

Syn.: Kalium nitricum.

Kaliumnitrat. Salpetersurt Kali. „Salpeter“.

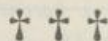


Klare, farveløse, prismatiske Krystaller eller et hvidt, tørt, krystallinsk Pulver, som opløses med neutral Reaktion i 4 Dele koldt og i mindre end sin halve Vægt kogende Vand, men som er næsten uopløseligt i Vinaand. Naar Saltet blandes med Ferrosulfatopløsning og derpaa med Svovlsyre, bliver Vædsken sort.

En vandig Opløsning af Kaliumnitrat (1 + 5) giver med lige Rumfang Vinsyreopløsning et hvidt, krystallinsk Bundfald.

En vandig Opløsning af Kaliumnitrat (1 + 20) maa ikke farves ved Tilledning af Svovlbrinte eller ved Tilsætning af Ammoniumsulfidopløsning, ligesom 10 Ccm. af Opløsningen (1 + 20) ikke maa blive uklare ved Tilsætning af Baryumkloridopløsning eller af Sølvnitratopløsning eller ved Kogning med Natriumkarbonatopløsning.

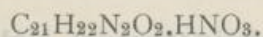
Naar 1 Grm. Kaliumnitrat sammen med 4 Grm. Oxalsyre opløses i kogende Vand, og naar Opløsningen indampes til Tørhed, og Resten glødes i en Porcelænsdigel, skal den glødede Rest ved Udtrækning med Vand efter Filtrering give en Opløsning, der, efter at være syret med Salpetersyre, ved Tilsætning af Sølvnitratopløsning højst maa blive uklar, men ikke give Bundfald.



Nitras strychnicus.

Syn.: Strychninum nitricum.

Strykninnitrat. Salpetersurt Stryknin.



Farveløse, silkeglinsende, naaleformede Krystaller, der smage meget bittert. Strykninnitrat er opløseligt med neutral Reaktion i 90 Dele koldt og i 3 Dele kogende Vand samt i 70 Dele kold og i 5 Dele kogende Vinaand, men er uopløseligt i Æter. Opvarmes det med Svovlsyre, faas en gul Opløsning og Lugt af Kvælstofilter. Udrives lidt af Saltet i en Porcelænsskaal med Svovlsyre, fremkommer der ved Tilsætning af en lille Krystal Kalium-

dikromat en stærkt blaa Farve, som derefter bliver violet, vinrød og senere gullig.

Overhældes Krystallerne med Salpetersyre, maa de ikke antage en rød Farve.

En vandig Opløsning af Strykninnitrat skal med Natriumhydroxydopløsning give et hvidt Bundfald, som ikke maa opløses i Overskud af Fældningsmidlet.

Ved Ophedning skal 0,2 Grm. af Saltet brænde bort uden at efterlade en vejelig Rest.

Opbevares i et vel tillukket Kar.

Største enkelte Indgift: 5 Milligram.

Største Indgift i Døgnet: 10 Milligram.

Oleum Amygdalae.

Mandelolie.

Amygdalus communis L. var. *amara* et *dulcis* D. C. —
Amygdalaceae.

Af Frøet.

Skal være lysegul, klar, lugtfri og smage mildt. Maa ikke stivne ved en Varmegrad, der er højere end $\div 10^{\circ}$.
Vægtfylde: 0,915—0,920.

Naar 4 Ccm. Mandelolie under Afkøling rystes stærkt med 2 Ccm. Vand og 2 Ccm. rygende Salpetersyre, maa Blandingen ikke blive rød eller brunlig, men skal ved Henstand skille sig i et nederste, næsten farveløst og et øverste, lysegult Vædskeleg, der i Løbet af nogle Timer stivner til en hvid, fast Masse.

Naar 10 Ccm. Mandelolie opvarmes svagt med 20 Ccm. Natriumhydroxydopløsning og 10 Ccm. Vinaand, skal den fremkomne Opløsning holde sig klar ved at