

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Ammoniumsulfide

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/297/LOG_0137/

e) Laitan n. HCl & faskat
Amllg.
Medt Hverafal naabruddet Jitan
a sauffradu. Hasfjelluissau.

Ammonium sulfid

Ammonium sulfid. 1, 2, 3, 4, 5, n. 7
tegu. S & tegeu. iton.
J itonin. dugastalt e) faskau
e) faskau & kalvafin.
N. J. nastindling medt Salmiak.
J Sulfurets ferd allu faskig.
fu itonin. Am. sulfid
annu fku fufas belant als
Boguerus itonin. fask
(Liquor Bogueri).

Laitan n. HCl - Lof. n.
Ammonium oxyd ~ J faskat
e) faskig Lofing nui
Skruefel orastoff ammoniak
n. Am. sulfhydrat

Am J
H J H J

fauvd luft & faskig e) Sauron
indru fsk ~ itonin. fask
e) H J bildet

Am J H J
H J faskat

e) Ammon. sulfhydrat faskig
J luft n. & luft indru
fsk J H J nui e) & luft
nastindat. fu J fask faskat
Lofing faskat ammonium
e) J medt gall. Laitan in e)
Lof.

Sal Biculfur et Sulphurat
sist et Nitrum host et
Spirital 9, et Spandus Polyan,
furet gaisfual 9 et d' hinc
et. Kinkalytha Larba.

Ann I II

Le

et Spiritalum visum in
analyst. Therie naltory
Quary hantst.
sist et III fuzi p garp 9 b.
Nyon et. du Kalium sulfure.

Ann I II

Le

et inro et argamant et
fustoy. et fustoy. et Oxyde
Salte de Matalla, hanc
Sulfure et et Salzsping
et Solzsping.
p bei Fe, Sn, Mn, Si, Co

Ann I II

Le

et inro et argamant et
fustoy. et fustoy. et Oxyde
Salte de Matalla, hanc
Sulfure et et Salzsping
et Solzsping.
p bei Fe, Sn, Mn, Si, Co

Ann I II

Le

et inro et argamant et
fustoy. et fustoy. et Oxyde
Salte de Matalla, hanc
Sulfure et et Salzsping
et Solzsping.
p bei Fe, Sn, Mn, Si, Co

Ann I II

Le

et inro et argamant et
fustoy. et fustoy. et Oxyde
Salte de Matalla, hanc
Sulfure et et Salzsping
et Solzsping.
p bei Fe, Sn, Mn, Si, Co

ganz. Schwefelmetall & lösen.

in warm. wäss. & kochendem w.

Metalle Auferen:
1) lösen in wäss. & H₂ wäss.
& H₂ gelöst sein werden.
Spud: Cu, Ag, Au.

2) lösen in wäss. & H₂ wäss.,
wäss. Lösung wäss. gelöst werden
wäss. gelöst:

Cu, Pb, Hg, Ag, Au, Pt, As, Sb,
& Zinn

a) lösen in wäss. & H₂ wäss.
nicht lösen: Spud:

Cu, Pb
b) lösen in wäss. & H₂ wäss.
lösen: Pt, Ag, Au

3. lösen in wäss. & wäss. wäss.
Lösung & H₂ wäss. & H₂ wäss.
c) lösen in wäss. & H₂ wäss.
1: Fe, Mn, Ni.

Platinmetalle des Ammoniums

Ammoniumchlorid

Das Kali bildet ein
Ammonium, Ammonium,
Schwefelsäure, Ammonium & H₂ wäss.
H₂, & Platin Ammonium
mit Ammonium.
& Ammonium & H₂ wäss. & H₂ wäss.
gibt 1 wäss. wäss.

Alle Ammoniummetalle
Ammoniummetalle & H₂ wäss.
Ammoniummetalle:

1.) lösen in wäss. wäss. & H₂ wäss.
als Ammonium:
Ammonium, Ammonium

2.) lösen in wäss. wäss. & H₂ wäss.
Ammoniummetalle & H₂ wäss.
Ammoniummetalle & H₂ wäss.