
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: Schwefelsäurehydrat

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/118/LOG_0031/

H_2 was bundt på dracht i en krukkan
 O med. Rensningskly is glöfsmiden
 Afföranden, icke! lufthens påta
 kinnadlar Marby soladde.
 Döf. Rörky. 16 Stas Rög
 der ofra + syre. 1 efur. Marby g
 soladde glöfsmiden + 1/2 Gagnad
 1 efur. Utsure med bildt med, ut
 Rululga der Rög + 1/2 Rululga.
 Rög. Gagnad.
 Utsure Oparby med. H_2 , H_2 ,
 Fofra og ydrand. H_2 .

Schwefelsäureanhydrid.

fasten H_2 od $S O_2$.
 funder + utst i en i krukkan, i en i fofra
 anafra & krukkan 1/2 krukkan g
 anafra i en i krukkan. Da i 25° fofra
 C i 30° fofra, nu i krukkan
 gagnad. Utsure med, ut
 Marby med utst i en i krukkan
 ligas kist deka krukkan med
 i en i krukkan. Hydrat med
 fofra. Utst i krukkan & Basen
 med utst i en i krukkan. fofra
 med utst i en i krukkan. fofra
 med utst i en i krukkan. fofra

Schwefelsäurehydrat.

H_2 H_2 od. H_2SO_4 od H_2 + H_2
 i Schweflen funder + i en fofra
 funder i en i krukkan i krukkan
 i en i krukkan Marby med
 Rivonagre i krukkan
 a. H_2 hydrat fofra fofra
 f fofra fofra b. + 10°
 dia fofra fofra fofra
 36° fofra. i fofra fofra
 C i 200° fofra fofra
 fofra & fofra fofra
 med utst i en i krukkan.

Die erst begierig Luftsicht mit
 die sich bei Antidotes eben zu
 quieszen. Die narisunt + in Al
 - poka Mucus acutus sibil, ruden
 - plara folged Alveia Al +
^{exh. pulv.}
 - ~~in~~ ⁱⁿ Mucus ⁱⁿ sibil, ruden.
 - Harbdu gezeit enas dicit. Da
 & fistulas acutogru. in Opusculum
 in Al + antimonialium Mucus
 gut 1 qum. Regelmäßig. res
 hat, die in der Mucus Al
 ein persues in 1 yucum jfl
 Mucus antimonialia sicut
 in 1 unisfl folgendes.

Anmerk l Mucus salis qgr
 Al p 40gr Al, Al f. r. Al
 & qgr. Harbdu antimonialia
 = 6, p antimonialia

4 gr Al in 40gr Menthyl Al
 9 " " " 58 " Ricinyl. 1 Mucus
 3 " " " 67 " Trichyl 1 Mucus

Anmerk l 54 gr Al mit 40gr
 Anhydrot p antimonialia +
 10 Mucus. Proj gade folgen,
 in Alveia Al antimonial
 mactha enaigt of Al effav,
 gefahrt.

in Marmotiffl in Al, Al mit
 Al mit, in Al, Al in fcl
 gepulverisat, & fließig
 mactha, antimonialia in Alveia
 in Mucus, in fcl 1/2 glasfas
 fcl 1/2 Mucus in Alveia
 in fcl 1/2 Harbdu in Alveia in fcl
 in fcl 1/2 Mucus in Alveia
 Mucus enaigt. in Antimonialia
 fcl 1/2 od. fcl 1/2 Temperatur.

1 fl fcl in. 1 fl. Al, Al ygt (Temper
 ca. 40-60° ad pl
 & 1 fl. In mit 1 fl. fcl Al in
 Temperat 47 + 18° leucht mit - 20°.

Spann des wasserstoffes & Alu magen von
S. Al₂ SO₄ als fygurefloy. Dage
lunichst, eine Al Kogon SO₃ in
grofsem, unvordlyt + jolpau, da
+ Al₂ SO₄ gasfeyt waschne.

Magau & polen geyte da 1 Bluff
in Al₂ SO₄ p Al aufsteht, nach
offt augenweydeit mauchen, da
Al₂ SO₄ ist zu Al zu jolpau, in
einigkeit.

Al₂ SO₄ erod. des geydet J. C. &
offt. ofst, Metalle, unvordlyt
of 7 vry Broyt. f latham was
kuff fa Ag, vordun pa 2 Al
p O desill. g. l. w. g. in Al
vordunofst. 2 fygurefloy. 1 vry
kuff + Al₂ SO₄ kuff als offt
finglich wiff von bayrd. Al₂ vry
grofsem.

Al₂ SO₄ ist 1 in furdte Loy
fa holdt an. Dage & Sulfate
in 1 unvordlyt Sulfate vord
Al Loy & O Batt = 3:1.

In 1 kuff Sulfaten ist jolpau
Batt, zu 1 pu jolpau ⁱⁿ kuff
in 1 unvordlyt. fuffelt 2 pu
in 1 kuff der Quel jolpau. 1 als 1 kuff
jolpau ist 1 Sulfat.

Al₂ SO₄ vordun Salze in
1 fygurefloy jolpau + 2 vordunofst.
in O SO₃ p lal Al₂.

fingige vordunofst & Al₂ kuff
gluffen, da + dab in Al₂ p O jolpau
jolpau. Al vordunofst in 1 kuff
furdte in O Al₂, in 1 kuff
jollan in O nab Al₂ p O in
aufsteht in 1 kuff kuffen
Marinif ^{in 1 kuff} p lal kuff vordunofst in
jolpau.

Al₂ SO₄ vordun in 1 kuff vordun
SO₃ fra Salze unvordlyt vord
in 1 kuff, in 1 kuff vordun ofst zu

Hydrofluorwasser.

150 H_2 Cl_2 gebaut

150 C $\frac{1}{4}O_2$.

Mannig H_2 von Sauerstoff,
von H befreyen immer saßte
 H_2 XX (auspaltig. v. Cl_2),
mit H_2 mit Cl_2 , H_2 .)

Daer man Son in H_2 ek
braut H_2 H_2 O befreyen mit
je Sauerstoff mit, für erden.
immer saßte mit für, vertheilt.
in Wasser abgezogen H_2 H_2 .

die Son in O flüchtig ist
in Borsäure C Kieselsäure
Loba H_2 H_2 eng für gepren.
flüchtig mit.

Cal H_2

Cal H_2 Cal H_2 von Sauerstoff
gebaut in H bausen von
 Cal , SO_2 , NO_2 Cal immer
flüchtig, da in H_2 O aus,
denn das SO_2 immer flüchtig
sind. Saper inwendig für
 Cal H_2 , dieser H Baerffulsa
immer mit, Reagentien mit
mit SO_2 H_2 von H_2
für immer saßte.

in Nordhäuser Schwefelwasser

H H_2 H_2 H_2 H_2 in H_2 .
gaben. $3H_2$ H_2 + $1H_2$.

für für = 1.87.
von H H_2 H_2 H_2 in H_2 .
mit H gaben H_2 für, H_2 H_2
vertheilt Schwefelwasser gaben,
jeden mit für H_2 H_2 H_2
 H_2 erden mit, da erden im,
gestalt erden H_2 , H_2 H_2 H_2
in H_2 , H_2 H_2 H_2 .