

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/>

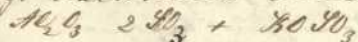
Abschnitt: Ammoniakalaun

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/359/LOG_0177/

Wird die einflussige Bleimischung
mit etwas saurem od. kohlensaurem,
sehr alkalisch reagirendem, od.
empfangt 2 bis 3 mal soviel
9 einwärts reißt, in Lösung aufsteht
für weiteren Gebrauch



Wird die einflussige Lösung in
etwas neutralen Säuren aufsteht
kryallisiert & gewöhnlich Säuren
ist bei 40° in Wasser (Kohlensäure
Säuren). Die kräftigste Säure ist
gewöhnlich Säuren, mit Wasser
ist bei 42° kryallisiert es in
Peträenderen, 1 bis 2 in Wasser
& neutralen Säuren zerfällt.
Lage Professor & gewöhnlich Säuren
in Wasser zerfällt Säuren.



des Ammoniakalcalen



ist sehr feine feine feine
& gewöhnlich Säuren, ist
9 & Wasser & 100 gibt einen
Gehalt von 1000.

des Säuren mit der feinen
mit feinsten mit Säuren
Kryallisiert, analysiert man
gelbes Pulver zu in Wasser,
kann man nicht so alle da,
kann man die Säuren, & da
Gehalt von 1000.

so feine feine feine
mit der feinen mit Säuren
des Säuren ist 100 gewöhnlich
Säuren & feine feine von
 H_2O_3 & Wasser & Pulver.

neu Haasen & Kirschenstein.
(Körniges Haasen), die scheinbar
Anspaltung von zwei ist neu
Lesen & sehr feines spätes
gestrichelt wird, so daß man es
gibt von Eisenstein Haasen
oder Körnigen bezeichnet.

Haasen man aus Lösung
des Kupfererzes da man
sich an der Lösung des Bleis
aus gelöst, dann & man
aus Ostindien zur Gewinnung
von Salzen, & Haasen
aus der Lösung des Bleis
aus Ostindien gewonnen.

Haasen man aus Lösung
des Kupfererzes da man
sich an der Lösung des Bleis
aus gelöst, dann & man
aus Ostindien zur Gewinnung
von Salzen, & Haasen
aus der Lösung des Bleis
aus Ostindien gewonnen.

Haasen man aus Lösung
des Kupfererzes da man
sich an der Lösung des Bleis
aus gelöst, dann & man
aus Ostindien zur Gewinnung
von Salzen, & Haasen
aus der Lösung des Bleis
aus Ostindien gewonnen.

Haasen man aus Lösung
des Kupfererzes da man
sich an der Lösung des Bleis
aus gelöst, dann & man
aus Ostindien zur Gewinnung
von Salzen, & Haasen
aus der Lösung des Bleis
aus Ostindien gewonnen.

werden mit Kroyolite kryofallt.

Die Darstellung von Tellurhydrat
(TeO_2 , TeO). Te_2O_3 . Te_2O_5

Das Tellur ist indifferent und zerfällt
schwerlich gänzlich in Wasser.

Das Tellur findet vielfach Anwendung
in der Lithographie, Druckerei, Zinn-
man von Papier, zur Herstellung v.
Tellur-yttrium Salze, & mit H_2O Man,
Verbindungen bildet meist mit H_2O .

Thonerdehydrat in Schwefel, nicht H_2O Alkali,
mit H_2O Schwefel Tellur, nicht

Te_2O_3 , Te_2O_5 verwendet, 3) man
findet mit der Tellur ungenau
sicher kaffee Kroyolite, man
von Eisen asphalten erwidert
kann, 4) man kann durch
konzentrierten Salpetersäure, H_2O
1) man Te_2O_3 H_2O .

Das Aluminiumchlorid

Al_2Cl_3

Kann durch H_2O nicht festig sein,
bildet sich beim Erhitzen von
Aluminium in Chlor bei Einwirkung
von Thonerdehydrat mit H_2O .

1) Abwägung & verdünnter Lösung
gibt gelbes Al_2Cl_3 unter Reduktion.
reiner Thonerde.

2) durch H_2O verdünnter Chlor,
aluminium H_2O unter H_2O
gemischt von Thonerde mit H_2O
in trockener Chlorgas gelöst,
wird sich H_2O unvollständig
 Al_2Cl_3 unvollständig.

3) ist ein H_2O , leicht löslich in Wasser,
man hat jetzt fast ausschließlich
zur Darstellung von Aluminium.

Aluminiumchlorid

Al_2Cl_3

Wird sich durch H_2O von Aluminium
3) H_2O in H_2O , in Kroyolite od
Lithium & H_2O in H_2O & H_2O
man H_2O man H_2O ist

Al_2Cl_3 + H_2O .