

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: Schwefelsaures Kalichromoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/445/LOG_0250/

Krypkohlensäure aufsteht in dem Cr_2O_3
wird bei gelber. fester Lauge
s. bei Pyruvinsäure & Chlor,
methyläthyläther, in dem I saure
als fester weißer Thronchlorid
bildet das Cr_2O_3 & weißer & mit
dem Aufsteigen (aufsteig. Kaugespinnung)



Man aufsteht Cr_2O_3 & fester
des Chroms. Hydroxids.
 $2 / 2Cr_2O_3 \cdot Cr_2O_3 - 4Cr + 5O + 6Cr_2O_3$

Chromoxyd aufsteht & Glasfließen
in eine flüchtige Säure & fester
gibt Porcellanmehl aus,
wird die

Es ist eine spirige Säure. die
diese ist Cr_2O_3 Säure in 2 Theil,
Sulfurwasser & ein Molatän,
in verdünnt. die in Saltsäure
1. Schwefelsäure Salzes wird dann
festen bald grün & blasse Cr_2O_3
& festeren Säure grün, aufsteht
in Salpetersäure Salz fester grün
wird & in fester. fester & p
wird Säure neutral.

die Schwefelsäure Kalichromoxyd

$Kal Cr_2O_3 + Cr_2O_3 + 3H_2O + 2H_2SO_4$
wird & fester Cr_2O_3 fester
fest. 2. fester chroms. Kali
mit Alkali & fester fester.



fest & fester Chromsäure,
fest & fester Chromsäure.

Lösung feinstes Al_2O_3 in Chrom,
 silicium erfüllt in dem Chromoxyd,
 hydrat. feinstes ungelöstes
 State. In 2 Hülle aufsteigt
 - bläulich, c 10-12 ag. L.S.
 für andere Hydrat d. Zag.
 Lyriden Salsba ungelöst u. Blau,
 lausende saurelyt.

Chromoxyd CrO_3 - spritzt Base u.
 stellt Sulfat Cr_2O_3 in der Luft auf.
 dieses löst sich in saurem Wasser in gelb.
 Kalilauge u. Chromoxyd
 sehr vollkommen durchlöslig in 4 Hüllen
 Kali c 9.

Chromsaures Salz mit Chrom,
 oxyd CrO_3 gibt in der Luft
 d. Chromsaurem Chromoxyd.

Chromoxydul. CrO.

durchfallend mit Chromchlorid
 ist es löslich in Salzsäure.

CrO

CrO₂

Es löst in Wasser u. in saurem Wasser
 u. ist in Wasser löslich, c 16
 u. gelblich.

Di-chromsäure. Cr₂O₇.

Chromsäure Salz. d. Salz in
 HCl mit B. Kal. c 26 oder
 feines Chromoxyd feinstes
 gelöst, u. erfüllt das geringe
 hydrat c 26 in saurem
 bläulich d. Wasser, u. löst sich in
 HCl mit Wasser. f. ist d.
 ungelöstes Reagenz c 26.
 d. bläulich d. Wasser u. löst
 u. in der Luft löst sich die Di-chrom-
 säure fast.