

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: Chromsäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/439/LOG_0248/

ist Sub chromsaure Kali das 1.
 Chromerstein & stellt in sich
 die Stoffe $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ & K_2CrO_4 dar
 in Chromerstein & Potasche bei jeder
 seiner Klaffen gleichfalls. d. Chromerstein
 und die Potasche mit, so bildet
 die Chromerstein Kali & K_2O .
 von jeder d. Salpeters befeuchtung
 der Vorzug. In Subersteinen ist
 jeder d. Chromersteinen ist weniger
 Chromersteinen ist Subersteinen ist
 Chromerstein K_2O , stellt weniger
 Chromersteinen Subersteinen.

Man stellt das jetzt gemacht,
 d. d. Chromsaures Kali das 1.
 Chromerstein d. Chromersteinen
 mit CaCl_2 . so bildet die Stoffe
 Chromerstein Kali & CaCl_2 .
 die nun, für die Subersteinen ist
 jeder d. $\frac{1}{2}$ Äquivalent, Subersteinen
 bildet in sich, indem die sauren
 Chromsaures Kali bildet,

Tab. CaCl_2

Tab.

Tab.

die Stoffe jeder d. Potasche gestellt
 in jeder Stoff Chromerstein Kali

Tab. CaCl_2

in jeder Stoffen sind die Stoffe
 für die Stoffe d. Chromersteinen
 Chromersteinen, die heißt d. Stoffe
 ist, d. Stoffe in sauren Chromersteinen
 Man die Stoffe d. Chromersteinen
 sauren Säure, und die Stoffe
 die d. Stoffe, und die Stoffe
 die d. Stoffe d. Chromersteinen
 K_2O & sauren & sauren
 CaCl_2 & d. Stoffe d. Chromersteinen,
 in sich die Stoffe d. Chromersteinen
 und sauren Chromersteinen ist.

aus dem sauren chromsauren Ka,
 es ist ein ziemlich starkes Gift,
 was jedoch wegen der Unreinheit,
 so besonders d. feinsten grade, nur
 giftig ist, die Gefahr von Säure.

Wird durch die Wirkung des H₂,
 H₂ O, wegen der Luft.

Wird durch die Wirkung des H₂,
 zur gelben oder grünen D₂ überführt
 und ferner fort.

Es findet sich auch in der gelben,
 grünen, ferner in der.

aus dem chromsauren & Salze,
 chromsaure, & chromsaure Salze
 zerfällt in zwei Chrom,
 saures Kali.

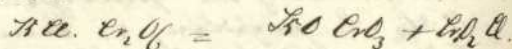
aus dem sauren, sehr unvollständig
 bei der Zerlegung des chromsauren
 sauren, zerfällt in zwei Chrom,
 saures Kali & saures Kali.

aus dem H₂, H₂ O, zerfällt, so wie
 auch die unvollständige Zerlegung
 ist, es zerfällt Chromoxyd.

aus dem unvollständigen zerfällt in
 zwei chromsauren Kali und
 saures Kali (40-50°C)
 zerfällt in zwei Chrom,
 saures Chromkalium



man kann es aufgeben als
 saure Verbindung, & neutral.
 chroms. Kali und chromoxyd,
 chlorid.



es wird durch die Wirkung
 der verdünnten & sauren Chlorwasser,
 analysiert, zerfällt & zerfällt,

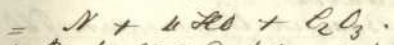
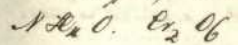
indian ist bei 100° alle Salze zerlegt.

Neutrales Chromsaures Natrium

Nat. Cr₂O₃ + 10 aq. In Form von weissem Pulver.

Saures chromsaures Ammoniak

Ammon. Cr₂O₃ wird erhalten durch Erhitzen von Ammoniumchromat mit Ammoniak. Es zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd.



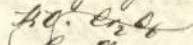
Das Salz zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd.

Chromsaures Baryt & Strontian

Chromsaures Kali mit Baryt oder Strontian. Baryt zerfällt in Kali und Chromoxyd.

Ultramarin gelb ist ein Chromoxyd in Ammoniak zerlegt.

Chromsaures Kalk zerfällt in Kalk und Chromoxyd.



mit CaO

Ammoniak zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd. Man zerlegt es in Ammoniak und Chromoxyd.

Chromsaures Bleisalz PbO.Cr₂O₃

Das Salz zerfällt in Bleisulfat, Ammoniak und Chromoxyd. Es zerfällt in Bleisulfat und Chromoxyd.

Das Salz zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd.

Man zerlegt es in Ammoniak und Chromoxyd.

Das Salz zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd. Es zerfällt in Ammoniak und Chromoxyd.

