

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: Chromoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/444/LOG_0249/

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ferner man d. K_2O . Cr_2O_3
 d. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ d. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ z. K_2O z. K_2O
 in Chromchlorid, Bleichchlorid
 unvollständig u. d. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ u. d. K_2O
 oft. d. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ d. K_2O u. d. K_2O
 des K_2O d. K_2O gefüllt, z. d. K_2O
 d. man abstrahirt, ist abstrahirt
 feststeht auffillt.

d. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ d. Chromgelb und
 Berliner Blau auffillt man eine
 grüne Larve.

oder Basisch Chromsaure K_2O
 ein Oxyd von rother Farbe, d. K_2O
 wird in Wasser zerlegt d. K_2O fassig
 mit Salpeterminerale, z. d. K_2O
 d. Quarz und Salpeter.

Chromsaures Quecksilberoxyd
 wird fast d. d. d. mit chrom-
 saurem Kali. K_2O - rothe Larve
 durch Chromsaures Silberoxyd
 und d. d. d. in d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d.

Chromoxyd

Cr_2O_3 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.

Man stellt es dar d. K_2O
 folgen von K_2O . Cr_2O_3 und
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 K_2O z. d. d. Cr_2O_3 , unvoll-
 ständig d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.

Ein Gemenge d. Pulver
 Salmiak z. K_2O . Cr_2O_3
 löst sich aufzünden z. gelb
 d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d. d.

Krypkohlensäure aufsteigt in dem Cr_2O_3
weiss bei gelblich. färbt Lauge
s. bei Cyanwasserstoff & Chlor,
mangelhaft, indem es
als färbt durch Chromchlorid
bildet das f. & weisses & mit
dem Aufsteigen (aufsteig. Dampf) (aufsteigend)



Man aufsteigt Cr_2O_3 & färbt
das Chromium. Hydroxyduls.
 $2 / 2Cr_2O_3 \cdot Cr_2O_3 - 4Cr + 3O + 6Cr_2O_3$

Chromoxyd aufsteigt & färbt
eine f. grüne Staub & färbt
grün f. chromiumoxyd
mangelhaft.
Es ist eine spirige färbung. die
diese ist Cr_2O_3 färbt in 2 Oen,
d. färbt in 2 Oen, & färbt
in 2 Oen. die färbt in 2 Oen,
1. Schwefel färbt in 2 Oen
färbt in 2 Oen, & färbt in 2 Oen
& färbt in 2 Oen, färbt in 2 Oen
in 2 Oen, & färbt in 2 Oen
in 2 Oen, & färbt in 2 Oen

der Schwefelre Kalichromoxyd
 $Kal Cr_2O_3 + Cr_2O_3 + 3Cr_2O_3 + 2H_2O$
wird & färbt in 2 Oen
färbt in 2 Oen. färbt in 2 Oen
mit Alkohol & färbt in 2 Oen



färbt in 2 Oen. Chromalun,
krypkohlensäure färbt in 2 Oen.