

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: Chromsulfid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/448/LOG_0257/

Chromsäure ausfallt in einem Schmelz
mit HCl wie ein Superoxyd. Es
ist ausserhalb O .



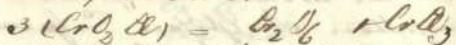
Chlorchromsäure. Cr_2O_3

Syn. Chromoxychlorid

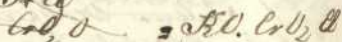
ausfallt durch Destillation & Krystallisation
aus HCl ^{neutralisirt} Chromsäure. Chloroxyd
& HCl .

Es wird in der Luft gelblich
braunlich, es verliert die Flüchtigkeit
es ist giftig, wie alle hochoxydirten
Chromoxyde & O , Cr , Cr_2O_3 ,
Chromsäure, Rost, Alkohole, H_2O ,
mit & beiden lasten & H_2O wird
Färbung durch Wasser
ausgeführt.

ausser in der Luft für ungelöst ab
wie ein Harz & Chromsäure &
Chromoxychlorid.



Es wird durch HCl & H_2O
zu weißer Masse, wie durch HCl & H_2O
aus HCl & H_2O zu
Chromsäure HCl



das Chromoxychlorid Cr_2O_3

wird durch HCl & H_2O
in HCl Lösung.

Man kann es durch HCl & H_2O
ausfallen & durch HCl & H_2O
ausfallen & HCl .

Es ist ein sehr giftiges
Chromoxyhydrat.

Im Allgemeinen für
Chromsäure in gelber
grünlich gelber, gelber
Es ist ein Harz, & ein Harz.