

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: Chromchlorid

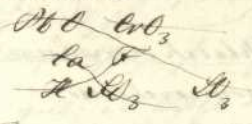
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/447/LOG_0255/

Chromfluorid CrF_3

erhält man durch Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Chromoxyd
in der Kälte. CrO_3 , H_2O , H_2SiF_6 & H_2O
sowie H_2SO_4 .



erhält man durch Einwirkung von Fluorwasserstoff auf
Chromoxyd $CrCl_3$
in der Kälte. In der Wärme wird $CrCl_3$
in $CrCl_2$ übergeführt.

Chromchlorid Cr_2Cl_6

erhält man durch Einwirkung von Chlorwasserstoff auf
Chromoxyd. In der Wärme wird $CrCl_3$
in $CrCl_2$ übergeführt.



erhält man durch Einwirkung von Chlorwasserstoff auf
Chromoxyd. In der Wärme wird $CrCl_3$
in $CrCl_2$ übergeführt.

erhält man durch Einwirkung von Chlorwasserstoff auf
Chromoxyd. In der Wärme wird $CrCl_3$
in $CrCl_2$ übergeführt.



erhält man durch Einwirkung von Chlorwasserstoff auf
Chromoxyd. In der Wärme wird $CrCl_3$
in $CrCl_2$ übergeführt.

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



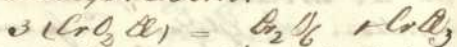
Chlorchromsäure. Cr_2O_3

Syn. Chromoxychlorid

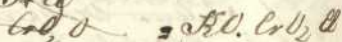
ausfallt durch Destillation & Krystallisation
aus HCl ^{neutralisirt} Chromsäure. Chloroxyd
& HCl .

Es wird in der Luft gelblich
braunlich, es verliert die Flüchtigkeit
es ist gelblich, wie ein hoch oxydirt
es ist gelblich & HCl , H_2O , H_2 , H_2O ,
Kupferoxyd, Kupfer, Alkohol, H_2 ,
mit & beiden lasten & HCl wird
folgendermaßen dargestellt
aus HCl .

aus HCl wird es dargestellt als
eine Masse & Chromsäure &
Chromoxychlorid.



Es wird durch HCl & H_2O
so wird es als ein krystallinischer
Körper dargestellt & HCl wird
Chromsäure HCl



das Chromoxychlorid Cr_2O_3

wird dargestellt & gelblich & HCl
in HCl Lösung.

Man nimmt ein großes Glas & stellt
sich ein & stellt ein Chromoxyd
selbst & ein HCl .

Es wird & dargestellt & dargestellt
Chromoxyhydrat.

Ein Aluminatman für
Chromsäure in gelber Menge
ganzlich fallen, ganzlich gelblich &
Es wird dargestellt, & ein HCl .