
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: Chromfluorid

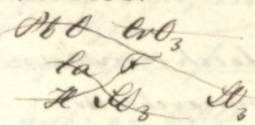
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/447/LOG_0253/

Chromfluorid CrF_3

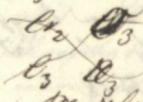
erhält 1) aus dem anorg. Chromfluorid
2) durch Erhitzen von Chromoxyd
Chromerz. CrO_3 , Salpetersäure & Fluor,
sowie Nitrosylchlorid.



Mit Cl_2 bildet Chrom 2 Verbindungen:
das Chromchlorid $CrCl_3$
ist weiß, es fällt ab der 3. Stufe
des Chlorids in 2 Arten
lockere Masse vor.

das Chromchlorid Cr_2Cl_6

erhält man durch Erhitzen von
Chromoxyd, oder durch
Erhitzen von Chromerzhydrat
mit Cl_2 .
Es ist weißlich, Modifikation.
Erhält man durch Erhitzen
von Chromoxyd & Fluor in
Fluor.



Es fällt Modifikation Cr_2Cl_6
fast unlöslich.
In verdünnter Auflösung
als Chromoxydhydrat in
 HCl . In H_2O in HCl leicht löslich,
in verdünnter H_2SO_4 schwer
löslich. In HNO_3 schwer
löslich. In H_2O schwer
löslich.



erhält man ab Fluorid & Chlorid
in HCl & H_2O , in HCl & H_2O
erhält man Chlorid in HCl & H_2O
erhält man Chlorid in HCl & H_2O
erhält man Chlorid in HCl & H_2O