

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: Chlorchromsäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/448/LOG_0256/

Chromsäure CrO_3 wird durch H_2O in H_2CrO_4 übergeführt
 und H_2O ein ein Superoxyd O_2
 für unzerstörbar O_2 .



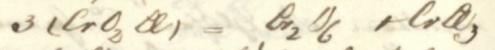
Chlorchromsäure CrO_2Cl_2

syn. Chromoychlorid

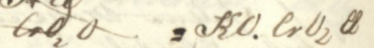
entsteht durch Destillation H_2SO_4 CrO_3 HCl
 oder durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 H_2SO_4 .

flüchtig und in der Luft gattroffen
 dämpfe H_2SO_4 CrO_3 HCl
 ist giftig, wirkt hoch oxydierend
 auf H_2O O_2 H_2 H_2O_2
 Ammoniak, Kupfer, Alkalien, H_2O
 und H_2O H_2SO_4 CrO_3 HCl
 folgendes gasförmiges Ammoniak
 abgibt.

entsteht durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 oder durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 Chromoychlorid.



flüchtig und in der Luft gattroffen
 und wirkt als ein oxydierendes
 Mittel auf H_2O O_2 H_2
 Chromoy H_2SO_4 CrO_3 HCl



Chromsäure Cr_2O_3

wird durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 in H_2SO_4 CrO_3 HCl

durch H_2SO_4 CrO_3 HCl H_2SO_4
 oder durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 H_2SO_4 CrO_3 HCl

entsteht durch H_2SO_4 CrO_3 HCl
 Chromoxydhydrat.

Die H_2SO_4 CrO_3 HCl
 H_2SO_4 CrO_3 HCl
 H_2SO_4 CrO_3 HCl
 H_2SO_4 CrO_3 HCl