

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: Chromoxydul

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/446/LOG_0251/

Altes Zinn \sim Altes zu Chrom
salzen nimm 6 von Chromoxyd
hydrat. gibte nebravae Salz
drate. Zu 1 Kiste nimmst
Altes, 1 10-12 ag. L.S.
für andre Hydrat 2 ag.
L. yridias Laska wird u. An,
laufende Saure ist.

Chromoxyd ist - spritzt Base,
deshalb ist es ein Oxid nesp.
dieses löst sich bei Zinn in z.B.
Kalilauge u. Chromoxyd
sich vollständig löst in 100g
Wasser.

Chromsaures Salz mit Chrom
oxyd gibt die Chromsäure
u. Chromsaures Chromoxyd.
Chromoxyd. Er D.

Man erhält aus Chromchlorid
die Lösung in Natronlauge.

Er D.

Er D.

Es löst in Wasser u. in sauren Lsg.
u. ist ein saures Salz, u. ab
u. gelöst ist.

Ueberchromsäure. Er D.

Man erhält sie durch Erhitzen
von Chromoxyd u. BaO_2 in
HCl mit B. Kal. C_2O_4 oder
früher Chromoxyd u. Zinn
gabreich, u. nimmst das geringe
Zinn C_2O_4 u. u. u. u.
Altes Saure, u. lässt man
trocknen u. nimmst. Es ist
ausgeschiedene Reagenz u. Lsg.
u. Altes Saure nimmst L.
u. Altes gelöst u. die Ueber-
chromsäure ist.