

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/>

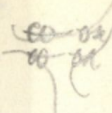
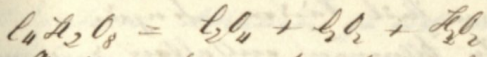
Abschnitt: Neutrales oxalsaures Kali

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/601/LOG_0397/

Es findet sich, weil kaltes Wasser
schwerer ist als R. Acetum



$$= CO_2 + CO + H_2O$$

Ausfall C_2H_2 & H_2O beide in
Ammonifikation mitf.

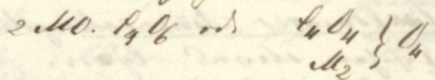
es ist stat. neu. yf - & in Glykose

substanz & Oxalose ist die
Draber in CaO , MgO , Al_2O_3
so zerfällt in CO_2 & C_2H_2
die sich verbinden mit CO_2 , MgO , Al_2O_3 ,
Stoffe & ergibt 9 & Ca Oxalose
zu Kohlensäure.

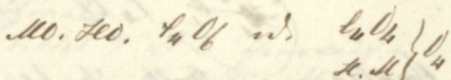
Es zerfällt in CO_2 & H_2O & CO
früher gesehen ungenügend für Ca ,
Körnung des körnig. Saures,
Korn.

die Oxalose ist amorph
süßlich & schmilzt in H_2O leicht ab.
Die bildet neutrale & saure
Oxalate.

in neutr. Saure

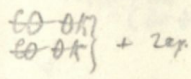


die sauren



Sub. neutrale Oxalose Kali

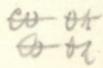
KrySTALLISCH in weißer Krystall,
in mit 3 Äquiv. KrySTALLISCH.



Es ist schwer löslich, löslich in
3 Äquiv. H_2O .

schmelzt in H_2O

saure oxalsäure Kali in Kryst.



syn. Oxaloxalose (Oxalium).

schmelzt abfallend in H_2O