

**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/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/601/LOG_0397/)

Es findet sich feil faste an  
festen Kalk & Kalk



Ausfall  $H_2O$  &  $H_2O$  (siehe 1)  
Anmerkung: nicht.

Erzeugt & Oxidation der  
Oxide der  $SnO_2$ ,  $PbO_2$ ,  $Bi_2O_3$   
so ganz feil für die  $CO_2$  &  $H_2O$   
sind festes mit  $SnO_2$ ,  $PbO_2$ ,  $Bi_2O_3$ ,  
 $SnO_2$  &  $PbO_2$  &  $Bi_2O_3$  Oxidation  
für Kohlensäure.

Es findet sich in der  
festen Oxidation ungesättigt für  $CO_2$ ,  
Kohlensäure der Kohlenstoff, Sauerstoff,  
Sauerstoff.

Die Oxidation der ungesättigten  
Sauerstoff & Sauerstoff &  $CO_2$  erzeugt  
Die Bildung neutraler & saurer  
Oxide.



Das neutrale Oxid Kali  
Erzeugt sich in wässriger Lösung,  $CO_2, H_2O$  } +  $2H_2O$   
bei mit 3 Atomen  $CO_2$  &  $H_2O$ .

Es ist ein giftiges, lösliches  
& festes  $CO_2$ .  
Erzeugt sich in

saure oxalsäure Kali &  $CO_2$   $CO_2, H_2O$   
 $CO_2, H_2O$

Es ist ein giftiges (Oxalium).  
Erzeugt sich durch Oxidation von