

**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:** Saures oxalsaures Kali

**Strukturtyp:** chapter

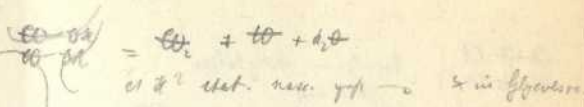
  

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/601/LOG\\_0398/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/601/LOG_0398/)

Es findet sich fast alle  
zusammengesetzte Salze

$C_2H_2O_2 = C_2H_4 + 2O_2 + H_2O$   
Aufsicht  $C_2H_2$  &  $H_2O$  (siehe 1)  
Anwesenheit nicht.



Zugriff & Oxidation der  
Oxide der  $SnO_2, PbO_2, HgO_2$   
so ganz ähnlich für die  $SnO_2$  &  $HgO_2$   
sind gefasst mit  $H_2O, H_2O_2, H_2O_3$   
sind  $H_2O_2$  &  $H_2O_3$  &  $H_2O_4$  Oxidation  
für Kohlenstoff.

Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

Die Oxidation der Kohlenstoff  
sind &  $H_2O_2$  &  $H_2O_3$  &  $H_2O_4$

Die Oxidation der Kohlenstoff  
sind &  $H_2O_2$  &  $H_2O_3$  &  $H_2O_4$

et neutr. &  $H_2O_2$



Die Säuren



Die Oxidation der Kohlenstoff

Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

Säure Oxidation der Kohlenstoff



Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

Es findet sich in der  
früher gefassten ungenügend für die  
Kohlensäure der Kohlenstoff. Oxide,  
sind.

