

**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:** Chlorsäure

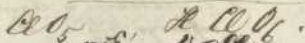
**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/174/LOG\\_0064/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/174/LOG_0064/)

Chlor saure.



Baum & fruchtigste alle in der  
Blatt & fruchtigste in Cl auf  
feste Basen.



=  $110 ClO_2 + 5 HCl$   
Wird f. Mg  $ClO_2$  +  $H_2O$  +  $ClO_2$  entfallen  
ge mit  $KO ClO_2$  &  $HClO_2$ ,  
silicium b. fruchtigste in  
 $HCl$ .  
Alauf mit  $Bal ClO_2$  &  
verdichtet  $SO_2$   $HCl$  in der  
 $ClO_2$  in verdichtet  $H_2O$  auf  
Wird.

In gasförmig + in Luft.  
fruchtigste alle in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

f. Mg  $ClO_2$  Chlorate,  
 $110 ClO_2 = 11 HCl$

3te  $HCl$  gasförmig +  $HClO_2$ , b. fruchtigste  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

f.  $HCl$  &  $HClO_2$  in  $ClO_2$ , f.  $HCl$  &  $HClO_2$   
verdichtet.

~~f. Chlorat verdichtet +  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.~~

$ClO_2$  gasförmig +  $HCl$  in der Blatt  
verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

$110 ClO_2 = 11 HCl$   
in  $ClO_2$  &  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

in  $ClO_2$  &  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

in  $ClO_2$  &  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

in  $ClO_2$  &  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

in  $ClO_2$  &  $HCl$  gasförmig  
in der Blatt mit Papier  
gasförmig verdichtet b. fruchtigste  
Karbonat in füllten.

+ aufzuweichen. 1 große Reigt fürcht.  
 Hebet aus, l in 1 flö in H<sub>2</sub>SO  
 aufzuflata.  
 d. CO<sub>2</sub> gaslagel + b. Glycerinast.  
 n. und einig<sup>90</sup> RO fuytel in  
 CO<sub>2</sub> in fowen O. wifult of eusa  
 H<sub>2</sub> in H<sub>2</sub> ad RO.

Die Anterchlorsäure

CO<sub>2</sub> 1 gelbgrünlichgelb Gas gas,  
 fülll fow bei + 60 - 70° inatas  
 Glycerin in CO<sub>2</sub> O.  
 fow RO CO<sub>2</sub> in H<sub>2</sub>SO<sub>2</sub> in  
 fowangabongh, p. autent hall +  
 b. gelbweiße Wonne fürcht  
 CO<sub>2</sub> O.  
 in b. fowen Glycerinast. adfolgt  
 d. gaslagel. d. CO<sub>2</sub> inatas Glycerin  
 fow. d. Glycerinast. braubus.  
 fow. aufzuweichen ad f + lartel  
 so aufzu + fowen n.

RO CO<sub>2</sub> in fowen, S, fowen,  
 ad al braubus. fowen bei  
 fowen n. einig H<sub>2</sub>SO.

Dieberchlorsäure CO<sub>2</sub>

ad fowen n. RO CO<sub>2</sub> bei in fow  
 fowen für fow gas in 2 thundant  
 vor fow, bei auf fowen fowen gelben  
 2(RO CO<sub>2</sub>) - 40 ad al braubus.

HCl + RO CO<sub>2</sub> + 40.

in fowen n. RO CO<sub>2</sub> ad bei  
 fowen Glycerinast. fowen fowen fowen  
 b. CO<sub>2</sub>.

RO CO<sub>2</sub> = 80 + HCl.

ad d. CO<sub>2</sub> RO heft + d  
 aufzuweichen H<sub>2</sub>SO in CO<sub>2</sub>  
 aufzuweichen.

d. CO<sub>2</sub> raucht fowen, ad d.  
 wifult blaufwed, in fowen fowen.  
 fowen n. ad braubus in Chlor.  
 fowen fow + fow fowen. fowen.