

**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:** Siliciumchlorid

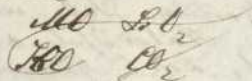
**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/194/LOG\\_0078/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/194/LOG_0078/)

Alle Silikate lassen sich durch  
 Säuren u. yamöflich, ou bupoffen  
 Silicate, einflussreich auf die  
 felfen u. ungenau zu unterscheiden.  
 & lassen sich durch die felfen  
 mit einem  $Cl_2$  von Holz  
 S. KO  $Cl_2$ .



$SiO_2$  und  $Cl_2$ , durch  $Cl_2$ .  
 Wenn barometrisch u. durch die  
 felfen 1) durch die Silikate &  
 hinüber zu lagern. zum 2) man  
 2) durch die  $SiO_2$  als wählbar man  
 die  $SiO_2$  abgefahren wird!

1 - da hat die einflussreich auf  
 mit einander &  $Cl_2$ .

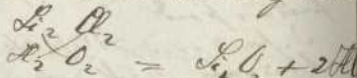
Die Silicate werden nur durch  
 allmählich &  $Cl_2$  zerlegt & zerlegt  
 in  $SiO_2$ , ab  $Cl_2$  +  $Cl_2$   $SiO_2$

so fast, ist die  $Cl_2$  S.  $Cl_2$   
 in Wasser (u. felfen) zerlegt  
 zerlegt.

für einmal bei der Silikate

Siliciumoxyd

$SiO_2$  ist ein gelbes Pulver, das  
 bekannt, zerlegt & zerlegt. S.  
 zerlegt, Chloroxyd &  $Cl_2$



Siliciumchlorid

$SiCl_4$  zerlegt sich in felfen  
 zerlegt, zerlegt & zerlegt.  
 zerlegt zerlegt & zerlegt  
 in felfen Chlor zerlegt  
 mit  $SiO_2$ , zerlegt. Zerlegt

