

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/>

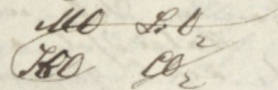
Abschnitt: Siliciumoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/194/LOG_0077/

Alle Silikate lassen sich durch
 Säuren in gelöstlich oder unlöslich
 Silicate zerlegen. Die unlöslichen
 Silicate zerlegen sich durch
 Säuren in lösliche Silicate.
 Es kann sich auch durch
 Säuren bilden. Silicate
 S. KO Sil₂



Sil₂ und Kies, durch KO₂

Man kann auch durch Sil₂ und
 Kieserit 1) durch Sil₂ und Kieserit
 Kieserit zu Kieserit zerlegen.
 2) durch Sil₂ und Kieserit
 Sil₂ zerlegen.

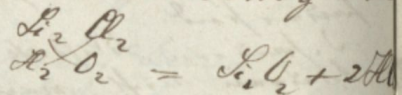
1. Es kann durch Kieserit
 zerlegt werden.

2. Silicate zerlegen sich durch
 Säuren in lösliche Silicate.
 S. KO, Sil₂ und Kieserit

Es kann durch Sil₂ und
 Kieserit zerlegt werden.

Man kann durch Sil₂ und
 Kieserit zerlegen.

Sil₂ O₂ ist ein gelbes Pulver,
 welches durch Sil₂ und
 Kieserit zerlegt werden kann.



Siliciumchlorid.

Sil₂ O₂ zerlegt sich durch
 Säuren in lösliche Silicate.
 Es kann durch Sil₂ und
 Kieserit zerlegt werden.
 S. Sil₂ O₂ Chlor zerlegt
 durch Sil₂ und Kieserit.