

**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:** Siliciumwasserstoffgas

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/199/LOG\\_0082/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/199/LOG_0082/)

Silicium wasserstoffgas.

Nur in einigen Substanzen. Nicht  
ausdrückl. für sich zu setzen.  
Substanz.

Sulfid & Sulfidly. nicht  
Siliciumverbindungen

Hg + Si

H + Cl

analoge abgeändert in Si  
erfolgt auch für Si in  $PH_3$   
in  $SiH_4$  & ganz langsam  
unter Selbstzündung  
abstrahiert  $SiO_2$  &  $SiO$   
oder  $SiO$ .

Deutlich +  $PH_3$  &  
geringfügig.

Abstrahiert von Chlorgas.

Bor.

B = 11.

als Bor gibt es keine Verbindungen in Si  
e. B.

Es findet sich in Form von  
Körnern, meist in Borsäure,  
den Salzen, & in Form  
Borere.

in Harzigen, fetten & wässrigen  
Lösungsmitteln.

Manchmal, besonders in  
Fluorboralkalium & Sulfid  
von Boralkalium, ist Bor  
von geringster Menge  
inverfälscht Pulver.

Das Bor löst sich in

Säuren von manchen  
Metallen, so ist  $Sn$ ,  $Na$ .

Bor wird in Sulfid  
& Sulfidverbindungen  
Borere in  $SiH_4$ ,  $Si$ ,  
H. vllern in Sulfidverbindungen.