

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: Siliciumfluorid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/195/LOG_0079/

altern D aneinander.



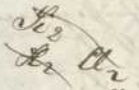
ist es ein fester Stoff, der sich bei 59°

schmilzt + für b. Eigenschaften u.
H₂O.

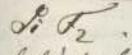


= 2H₂O + H₂O SiO₂

für mich ist die Sache noch unklar, die
primäre Aufgabe besteht in der
SiO₂ O₂, und in der Folge ist
die Sache u. H₂O auf einem
Pfad Si.



Siliciumfluorid.

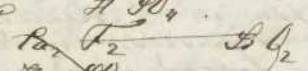


besteht aus zwei Atomen Si



u. H₂ F₂ zugehörig.

hatte ich schon erwähnt u. jetzt



= Si F₂ + 2H₂O + Ca F₂ H₂O

ist b. Eigenschaften, Eigenschaften u.

schmilzt bei 100°

Gewinnung: fällt es aus der

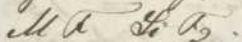
Si F₂ u. H₂O u.

Si F₂ u. H₂O u. H₂O u.

fo erind i Klatalla en Klatallong
 en i hoga gasfylt.



med Siliciumfluorid bildad
 en al Fluoriden Nyaletnas
 brändningen utgår Lönul



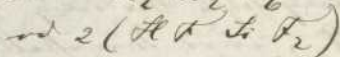
oder $\text{Al} & \text{Si} & \text{F}_2$.

fy, S. 200

Kvävsstoff siliciumfluorid.

en. Triangelisk kristall.

Lönul. K_2 $\text{Si} & \text{F}_2$

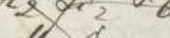


Drögsfallt med Siliciumfluorid
 en. i hoga gasfylt.



en $\text{Si} & \text{F}_2$ H_2O med gas utgån
 utgår Klatall utgår gas
 fo erind i hoga gasfylt i hoga gas
 hoga gas en i hoga gasfylt med
 $\text{Si} & \text{F}_2$ med gas, l. badukt
 utgår i hoga gasfylt i hoga gas
 en. utgår H_2 .

en Kvävsstoff siliciumfluorid
 gasfylt i hoga gasfylt i hoga gas
 utgår + gas i Klatall gasfylt
 bildad. K_2 $\text{Si} & \text{F}_2$ H_2O



i Klatalla en gasfylt hoga gas
 bildad en H_2 bildad gas
 utgår i hoga gasfylt i hoga gas
 bildad.

