

**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:** Kohlensaures Eisenoxyd

**Strukturtyp:** chapter

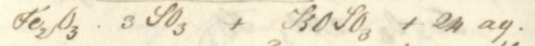
  

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/404/LOG\\_0214/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/404/LOG_0214/)

mit 2 Alurogen des Sauerstoff &  
 Alurogen & Sulfur so lange  
 wird. Es nasfoll sef fex el Eisen,  
 oxyhydrat, isfulig, 1 Die  $SO_2$  bei  
 & Substitution & anfl.  $SO_2$ .

2 Eisenatour

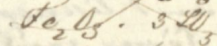


isfuroyft mit 2 yarmifull. Alaur,  
 & nichtalles Lucha, gasfoll 9 lort.

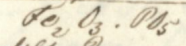
Salpetersaure Eisenoxyd  
 isfufull & lort 100. Salz  
 Anwand, gemanolau in Licham

Kohlensaures Eisenoxyd aufgef  
 aufmuyt & Sulfur & Alkali  
 carbonat mit  $Fe_2O_3$  oxydfulg,  
 gasfoll & el Sauerfau &  $SO_2$   
 in Sogdehydrat.

3 Stabe  $Fe_2O_3$



el Lichung ainal  $Fe_2O_3$  oxydfulg  
 & Phosphorsaurer Stab isful  
 & einifau Kiadofflung &  
Phosphorsaurer Eisenoxyd



ful 9, narindat & Lich, Sful  
 9 el & Phosph. som  $Fe_2O_3$ .

basulig lort  $Fe_2O_3$  mit  
 $As_2O_3$  & lort. Salz

Arsenigsaure  $Fe_2O_3$

el  $Fe_2O_3$  3  $As_2O_3$  wird el lurcht &  
 fagumittel bei Magifhierung.  
 Die  $As_2O_3$  narindat 9 & mit  
 Lichoffull &  $Fe_2O_3$  hydrat &  
 lormat  $Fe_2O_3 \cdot 3SO_2$

is mit el el foff isful, Sful  
 & voluninifau, anoffau  
 (offenlifau) fuffau isful.

Lich & el foff isfulle Sful  
 Sngas Sful, se wird el  $As_2O_3$  &