

**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:** Fabrication von englischer Schwefelsäure

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/122/LOG\\_0033/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/122/LOG_0033/)

evalfær i Løftan gættur en  
 $Fe_2O_3$   $SO_2$   $SO_3$  nær umveldt erod,  
 del það en Þron retörten Løft  
 Løft erod.

2) af de Dyrskifte æfætt b  
 O<sub>2</sub> b fæf by gætt er atahydri  
 þær p Monohydrat harð gætt  
 Þær þær fæf þær i Løft n. Þær  
 Þær p erod. gætt þær t æfætt  
 gætt þær þær fæf erod.

Fabrication i engilifær

Schweffelox kariff æfætt Løft  
 $SO_2$  þær O þær  $SO_3$  b fæf  
 gætt erod n  $SO_2$  p Þær erod

æfætt þær Løft n æfætt erod  
 $SO_2$  þær  $SO_2$  n  $SO_3$  p  $SO_3$  þær  
 erod þær þær  $SO_3$  þær  
 æfætt erod erod n Løft  
 þær  $SO_2$  n  $SO_3$  æfætt þær

þær erod þær  $SO_2$   
 æfætt þær þær þær gætt  
 þær  $SO_2$  þær æfætt erod  
 þær n Løft p  $SO_2$  þær  
 þær  $SO_2$  þær æfætt erod

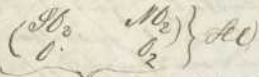
þær æfætt þær þær erod  
 þær n Þær p  $SO_2$  þær  
 erod þær þær n Løft erod  
 erod þær n gætt þær  
 erod þær, erod erod g.  
 þær.

Þær erod þær þær  $SO_2$   
 þær þær þær n Løft erod  
 þær þær, erod. n gætt erod  
 erod n þær þær erod

Þær erod erod, n. gætt  
 erod þær erod þær  
 þær erod Løft þær n Løft  
 erod, erod erod erod erod  
 þær erod. erod, erod  
 erod  $SO_2$  erod erod þær  
 erod erod Løft erod, erod erod

Spez. von farbl. Mineral  $SO_3$ ,  $AlO_3$  + Kupferl.  
(Unsicherheit ganzes Pulver ist doppelt zu  
Purifizierungsmittel als Kalkstein  
weil es auch sehr leicht ist  
auf ein al. Mineral.  $SO_3$  ist  
letzten Mineralen in Kupferl.  $SO_3$  ist  
mit einem  $SO_3$  2000 c.  $SO_3$  +  
+ 100 000 c.  $SO_3$ )

Miner. d. d. Substanz d. sauer  $SO_3$ ,  $AlO_3$   
+ 10 p. saurer  $SO_3$  in Kupferl.  
mit 10 p. Kupferl. + Kupferl.



d. gelber. Mineral  $SO_3$  in Kupferl. +  $SO_3$ ,  $AlO_3$   
je 10 p.  $SO_3$  in Kupferl. gelb f. d. l.  
Kupferl. in Kupferl. mit  
100 p.  $SO_3$  = 12 p.  $SO_3$

100 p. " = 2-3 " "  
100 p.  $SO_3$  mit 100 p.  $SO_3$

in Kupferl. + 100 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.,  
je 100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 50 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.

Miner. d. d. Substanz d. sauer  $SO_3$ ,  $AlO_3$   
+ 10 p. saurer  $SO_3$  in Kupferl.  
mit 10 p. Kupferl. + Kupferl.  
100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 100 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.,  
je 100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 50 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.

100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 100 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.,  
je 100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 50 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  
100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 100 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.,  
je 100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 50 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  
100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 100 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.,  
je 100 p.  $SO_3$  in Kupferl. mit 50 p.  $SO_3$   
in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.  $SO_3$  in Kupferl.



1. Monohydr. auffschrift. d. f. u.  
 2. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 i. f. u. d. f. u.  
 3. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 4. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 5. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 6. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 7. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 8. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 9. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 10. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 11. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 12. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 13. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 14. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 15. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 16. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 17. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 18. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 19. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.  
 20. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u. d. f. u.

Viel. vor für of granul. allpdy v.  
Schwefelkohlenstoff.

S. fests u. flüchtiger. v. fester  
Kohlenstoff. ausfallt v. d. H<sub>2</sub>S  
in der Lsg. (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>S (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>S (in fester Kohlenstoff.)

Unterschweflige Säure. S<sub>2</sub>

Bleichen wir Bleichpulver mit S<sub>2</sub>  
ausfallt weiß. v. d. Bleichpulver.  
Bleichen weils. v. d. Bleichpulver.  
ausfallt weiß. v. d. Bleichpulver.  
ausfallt weiß. v. d. Bleichpulver.  
ausfallt weiß. v. d. Bleichpulver.

~~S<sub>2</sub>~~

S<sub>2</sub> zerlegt + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> v. d. S<sub>2</sub>.

Unterschwefelure

Dithionäure S<sub>2</sub>.  
S. fester Kohlenstoff u. fester Kohlenstoff.  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)

S<sub>2</sub> u. H<sub>2</sub>O

S<sub>2</sub> v. H<sub>2</sub>O.  
S. fester Kohlenstoff u. fester Kohlenstoff.  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)  
Kohlenstoff u. H<sub>2</sub>O (in fester Kohlenstoff.)

$$S_2 = H_2 + H_2O$$

Wipser f. u. fester Kohlenstoff Kohlenstoff  
L. u. d. B. Dayle v. d. fester Kohlenstoff  
Säuren: