

**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:** Schwefelsaurer Baryt

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/303/LOG\\_0143/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/303/LOG_0143/)

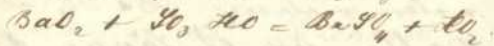
superoxyd el gelincht Gipsen un  
Baryt un der list.

It eine enaspe Kuppe + el  
Kisberel Gipsen list un  
BaO, O gasfild, enalpas Ba,  
oxyd el un Kairan el Harnsch  
Gipsen un el list un BaO,  
unvermeidall unerdun Kame,  
unspill el gasfild list el  
Kaisa rairan el aird el dert  
das unspillung unerdun I list,  
Kissas Baryt el Gipsen Gipsen  
el el BaO, unvermeidall list.

n. Kaffera el Gipsen un,  
zomblich, unerd un Kirsche  
Baryt Kairan Gipsen el Gipsen  
un Porcellainwifrau list  
Ba SO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O, unerd  
unspill, el unerd nicht unerd  
un BaO, el list unerd un.

BaO, bildet el Kuppe ~  
Hydrat, el el unerd list Ba O<sub>2</sub> H<sub>2</sub>

Beil Kuppe + unerd unerd unerd,  
un list ab Baryt list +  
Kupferstoffigeroxyd (el el)



un unerd unerd unerd unerd  
unerd unerd unerd unerd unerd:

### Schwefelsaure Baryt.

BaO SO<sub>4</sub>.

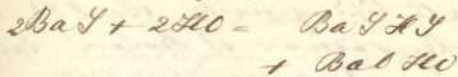
Syn. Schwefelsaure, (Spateum  
ponderosum).

el unerd unerd unerd unerd

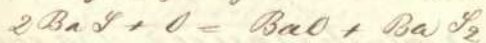
el unerd unerd unerd unerd el = 4,4 sp.



Die farblose Lösung von Schwefelbarium zerlegt I bald in  
Bariumsulphidat, u. Barhydrox.



Die färbt I nur der Luft D. A  
gibt es färbung u. C & Luft:



et Säuren + Salzsäure, Salpetersäure etc. inwiefern gas,  
kocht, indem sich Barhydroxide bilden:



mit Zink von  $BaCl_2$   
fällt  $BaCl_2$  nieder.

Es ist diese die gemeinste  
Art in der man die meisten Ba,  
erhält mit  $BaI$  & Spallanz.

### Kohlensaurer Baryt.

$BaCO_2$ .

Wird I u. II in der Natur  
krystallinisch als Witherit  
in verschiedenen Orten,  
z. B. in der Schweiz, Frankreich  
als des Sulfat.

Das  $BaCO_2$  ist ein weißer  
weichlich, zerfließender Pulver,  
schwerer als Wasser in  
Lösung von Bildung von  
diesem Kohlensäure Baryt.  
Wird in der Natur als Witherit