

**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:** Wismuthsäure

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/507/LOG\\_0322/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/507/LOG_0322/)

Dieses so gefällte Holz ist bekanntlich  
Kreuzen May'serium Bismuthi  
dieses hat sich keine et abet,  
Hoffnung & ungewiss ob ungewiss  
wird anzuzeigen werden, & d  
Wage & Holz

- 6 Bils. 5 M<sub>2</sub> + bay.
- 5 Bils. 3 M<sub>2</sub>
- 11 Bils. 9 M<sub>2</sub>

(Bols)

Wismuthoxydul Gewinn, & eigentlicher  
Wismuthsäure Bils. auf wasser  
May Ingefallt 28 of Holz &  
pauke Baseri, & hat keine  
kalt woff.

Wismuthchlorid Bils.

Spez. Wismuthchlorid,  
wird in All, durch d. HCl ge,  
fällt als weißes Holz  
Bils. 2 Bils. + ay.

größer sind die Wismuthchlorid  
Auswanderung als gewisse Spezies.  
(Spez. Wisp).

Schwefelwismuth Bils.

wird als Wismuthlösung in der  
Kation vor. Wismuth löst  
sich in wässriger Lösung von Holz,  
wird & H<sub>2</sub>S aufzufallen.  
Lösung ist als Wismuthlösung  
Kationlösung gefällt, was die Wismuth  
in wässriger Lösung, wof in  
H<sub>2</sub>S.

Sanctimonium

Afrontkristalle sind Wismuth &  
Kreuzen Sulfid mit Bils. 3 M<sub>2</sub>  
d. den Chlorid Lösung Wisp,  
im Wasserstoff & All Chlorid.  
Für HCl ist unlöslich.  
Nur im Wasser gelau Querschnitt,  
was die Lösung von Gröde's Ho.  
Lithium & einem gelben  
Lösung.