

**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:** Salpetersaures Wismuthoxyd

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/506/LOG\\_0320/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/506/LOG_0320/)

Es ist gewöhnlich ein bläuliches Krystallinisch Metall, welches mit  
sich selbst in der Luft zerfällt. Es ist  
schwerer als Wasser, und zerfällt in  
einige Theile, die sich leicht in Wasser  
auflösen.

Es kann durch die Wirkung  
des Sauerstoffs zerfallen, und  
gebildet werden durch die  
Wirkung des Sauerstoffs - Kohlenstoff  
mit 2A L C 88 - zerfallen.

Spec. Gewicht = 9,6.  
Es schmilzt bei 250-260°, zerfällt  
leicht in Wasser, zerfällt in 1 Theil  
Wasser.

Es verbindet sich mit der Luft  
schmelzbar. Es zerfällt in  
2 Theile Wasser, und zerfällt  
in 2.

Es zerfällt in 2 Theile  
in dem Sauerstoff, daher zerfällt  
es leicht in Wasser.

Nickeloxyd. Nickel.

Man erhält das Nickel durch  
die Wirkung des Metalls, aus der  
Luft zerfällt, oder durch  
die Wirkung des Sauerstoffs  
auf das Nickel.

Das Nickel verbindet sich  
mit dem Sauerstoff, und zerfällt  
in 2 Theile Wasser, zerfällt  
mit Wasser.

Das Nickel verbindet sich  
mit dem Sauerstoff, und zerfällt  
in 2 Theile Wasser, zerfällt  
mit Wasser.

Es zerfällt in 2 Theile  
Wasser, zerfällt in 2 Theile  
Wasser, zerfällt in 2 Theile  
Wasser, zerfällt in 2 Theile  
Wasser.

200g. Nickel + 90g. Wasser  
zerfällt in 2 Theile Wasser, zerfällt  
in 2 Theile Wasser, zerfällt in 2 Theile  
Wasser.

Drusel je gefälltes Holz ist bekannt  
Kreuzen Major'serium Bismuthi  
Drusel hat sich keine et abet,  
Hoffnung & versuchs es ungenügend  
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  
Mey Ingefallt 28 of thier &  
puncta Basen, & hat keine  
kalt woff.

Wismuthchlorid Bils.

Spez. Wismuthchlorid,  
löslich in All, schwer in All ge,  
schmelzt als brennbar Holz  
Bils. 2 Bils. + ay.

größerer Fund des Wismuthchlorid  
Anwesenheit als gewisse Spezies.  
(Spez. Messer).

Schwefelwismuth Bils.

kennt als Wismuthoxydul in der  
Kation von Wismuth. Die  
spezifische Eigenschaften von Holz,  
sind & Hauptbestandteil.  
Die Holz als Wismuthoxydul  
Kombination gefällt, was die Holz  
in wässriger Lösung, wof in  
KOH.

Sanctimonium

Afrontkristall für Wismuth &  
primäre Substanz mit Bils. 3 M<sub>2</sub>  
d. der Chlorid Holz Messer,  
im Wasserstoff & All Chlorid.  
Für Holz ist unlöslich.  
Nur Holz Lösung gelber Niederschlag,  
unlöslich in wässriger Lösung.  
Löslichkeit & einen gelben  
Lösung.