

**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:** Wismuth  
**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>  
**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/505/LOG\\_0318/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/505/LOG_0318/)

Antimonium des Antimoner saebin,  
Lugayen.

Antimonium  $\text{Sb}_2$  Hartstein Lugayen  $\text{Sb}_2$   
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  gefüllt.

Licht hell, weiß, Leuchtig, von  $\text{Sb}_2$   
 fähig, Antimonen u.  $\text{Sb}_2$  fähig,  
 einige Blätter.

Hoff man  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$   
 eine Hartig in eine flüchtige, fähig  
 $\text{Sb}_2$  mit  $\text{Sb}_2$  fähig  $\text{Sb}_2$   $\text{Sb}_3$   
 f.  $\text{Sb}_2$  fähig  $\text{Sb}_2$   $\text{Sb}_3$  fähig  $\text{Sb}_2$   $\text{Sb}_3$

$\text{Sb}_2$

$\text{Sb}_3$

$\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  flüchtige, Hartig  
 fähig,  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Lugayen  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Lugayen  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Lugayen  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

$\text{Sb}_2$  90,71

$\text{Sb}_3$  9,70

$\text{Sb}_2$  9,09

$\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Wismuth.

$\text{Bi} = 208.$

Antimonium  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Lugayen  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig  
 f.  $\text{Sb}_2$  u.  $\text{Sb}_3$  fähig

Es ist gewöhnlich ein bläuliches Krystallinisch Metall, welches mit  
einem Theil des kohligen. Es ist  
schwer und leicht sich leicht zu zerlegen.  
unlöslichen Krystallen zu fallen.

Es kann jedoch aus der Luft  
selbst im Wasser Krystalle zu setzen  
geworden. Daraus - Rhomboiden  
mit 88° - zu fallen.

Spec. Gewicht = 9,6.  
Es schmilzt bei 250-260°, zerfällt  
leicht sich zerlegt, leicht sich zerlegt  
lassen.

Es verbindet sich mit der Luft unter  
staubförmig. Wird es zerlegt als  
es bei hohem mit einem Theil  
ist.

Es ist 2 Theile unterhalb verbindet  
es den Sauerstoff daher binden  
es leicht zerlegt wird.

Nismuthoxyd. Bils.

Man erhält das Nismuthoxyd  
leichtest durch Erhitzen von dem  
Leit zu einem Glührohr, oder durch  
Erhitzen des Nismuths unter  
Luftdruck von hohem. Es ist  
ein gelbliches Pulver.

Das Nismuthoxyd verbindet sich  
in der Luft zu einem fest. Pulver  
mit Nismuthoxyd.

Sub. saurem Nismuthoxyd

Bils. 3M<sub>2</sub> + 9 aq.  
Krystallisiert aus wässriger  
Lösung in kleinen. Es ist ein  
saures Pulver dem etwas  
von Wasser beigefügt ist.  
Nicht in Wasser unter dem  
wird es in kleinen Theil von Wasser  
aus Wasser.

Bils. M<sub>2</sub> + 9 aq.  
2M<sub>2</sub> 2H<sub>2</sub>O

Drusel je gefälltes Holz ist bekannt  
Kreuzen May'serium Bismuthi  
Drusel hat sich keine et abet,  
Hauptes & ungewascht es ungewascht  
Mittel anlegen machen, 1/2 1/2  
Wasser & Salz

- 6 Bils. 5 Mz + bay.
- 5 Bils. 3 Mz
- 11 Bils. 9 Mz

(Bols)

Wismuthoxydul Gewinn, 2 Egerdabus,  
Wismuthsäure Bils. auf Wasser  
May Drusel 1/2 1/2 Thier &  
pauke Basen, 1/2 balt kunden  
kalt woff.

Wismuthchlorid Bils.

Spe. Wismuthchlorid,  
lösl. in All, d. d. 1/2 1/2 1/2  
sollt als brennbar Holz  
Bils. 2 Bils. + ay.

größer part die Wismuthchlorid  
Auswandigung als ermaße Specula.  
(Spezial Wasser).

Schwefelwismuth Bils.

best als Wismuthoxydul in der  
Kation von. Bismuth Chlorid  
Spezialwasser von 1/2 1/2  
sollt & Spezial woffen.  
Sollt 1/2 als Wismuthoxydul  
Kation woffen gefällig, wachts löst  
in wässrigen Wismuth, wof in  
KNS.

Sanctivan

Spezialwasser für Wismuth  
Spezial Wasser mit Bils. 3 Mz  
1. den chlorid Sollt Wasser,  
im Wasser 1/2 1/2 All Chlorid.  
Für 1/2 1/2 1/2 1/2  
Nur den Sollt gelben Sanctivan,  
wässrigen von 1/2 1/2 1/2  
Kation & einen gelben  
Löffel.

Lagerung mit andern Ma,  
halten meist die Richtung der  
Funde, was zugleich leicht zu beobachten.

Eine Lagerung von gleichem  
Funde 848 mit 2 Löss, flach g.  
Fast S 150°, E bei 131° ist.  
eine Lagerung 3 Pl, 2 Bi flach  
bei 130°.

Lagerung 2 Sn, 1 Pl, 2 Bi flach bei  
100°. Solch Fund

2 Bi 1 Sn 1 Pl u. Rose

8 Bi 3 Sn 5 Pl Larch.

5 Bi 3 Sn 2 Pl Leichenberg

flach im Mittel bei 95°,  
in Richtung 10. Man kann,  
da sie nur geringe Abweichung von  
flachheit.

Eine solch Lagerung April 9 u. von  
0-60°, bei 85° ist die Richtung  
von bei 0°, dann geht sie  
bis 95° von der Richtung. Die flach  
Lagerung ist flach. April 9 E  
Fund mit.

flach von Ladmission od. Hy  
meist die Lagerung von flachheit,  
von.

Bi 7 4-8 4 15 208

Sn - 2 1 4 332

Pl 1 4 2 8 216

St 1 1-2 1 3 -

April 82° 70° 65° 62° 120°

Es sind die Wood's Lagerung.  
Anwendung geben Richtung von  
flachheit etc.

L. Grigya oder Lagerung

flachheit

hierbei, solch flachheit