

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: Reaktionen der Antimonverbindungen

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/505/LOG_0317/

Antimonium sub Antimonio nativum,
Sungau.

Antimonium $\frac{1}{2}$ Nativum-Sungau $\frac{1}{2}$
H₂SO₄ oder H₂S₃ gesättelt,
Licht ficht mit Sulfurung von $\frac{1}{2}$
sulfur stromen als - fessum,
sowie Kupfer.
Esst einen H₂O oder esst
eine Hartig die mit flüchtigen Sulfide
H₂ mit Debat ficht & Antell,
so nachfolgt 9 i Masse von Rückstand.

H₂O
Am₂ S₃

Es ist ein flüchtiges Material
Sungau, 6 Meile so i. Losen
& Chlorid f.
Sungau & ein Bergbau in der
Liftung des Ostlig fessum fessum,
so esst ab esst & fessum,
von Stabanzig & Schwefel,
Kupfer.

Einige Eigenschaften Antimonium
wird ungeschmolzen in Form von
H₂SO₄ abgegraben, dann ab ein
geringer Loh ein fessum nachfolgt.

Antimon-Sungau ist ein
geringeres sub Antimonmetall.
ab auftritt in 100 fflu

- In 90,71
- H 9,70
- Lu 9,09
- Be & Pyriten

Nismethe.

Bi = 208.
Das Nismethe wird fessum als
Marcasit, bequemt.
so fessum 9 i. & hat ein fessum,
ein unvollständig, wird gerührt
ein fessum des Nickel &
Lohalt, esst esst.