

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: Antimon(per)sulfid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/503/LOG_0315/

Handspiegel. Dampf Hydrat löst
sich nicht in kochendem H_2O , löst
in AmS .

1) 2) färbung des Chlorids mit
 H_2S zeigt man es als AmS an,
geringer Handspiegel.

Antimonarsenpulver. As_2S_3 .

Das Antimonpulver kann nicht
mit kochendem AmS zerfallen.

Es ist von kochendem AmS , As_2S_3
9 zeigt sich bei Gegenwart d.
Bases.

schmilzt es sich in H_2O , S gelb
 As_2S_3 . As_2S_3

schmilzt es in H_2O und H_2S
so ist es das Antimon der AmS ,
nicht Goldspiegel.

Aus kochendem stellt man Gold,
Spiegel das mit dem AmS . Schmelze
man bei dem Schmelzen und AmS .

As_2S_3 As_2S_3 + $18Ag$.

As_2S_3

schmilzt das Schwefelantimon
nicht in AmS , sondern AmS
schmilzt.

als Goldschmelze As_2S_3 As_2S_3 ,
dann aufschmelzen.

Antimonwasserstoff AsH_3 .

Mitall ist gelb ob ungenau AsH_3
schmelze, gewöhnlich bekannt ist nicht
das AsH_3 aufgeschmelzt.

so ist es ein AsH_3 aufgeschmelzt
Schmelze d. Antimonoxyd As_2O_3 ,
bindungen d. As von AsH_3
nascent.

