

**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:** Antimonchlorid

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/501/LOG\\_0313/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/501/LOG_0313/)

bei Zerkleinerung & CO bildet sich ein  
 weiches Kieselglas, das in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich  
 ist.

Antimonpulver färbt bei Erhitzung  
 sich gelblich (Antimontrichlorid)  
 ist löslich in conc.  $\text{HCl}$ , wird in  
 f. Lösung & ist CO gefärbt, z. H.  
 bei Erhitzung färbt sich  $\text{HCl}$   
 beim Erhitzen färbt sich gelblich.

Es bildet sich ein weiches  
 Chlorid & färbt sich bei Erhitzung  
 in einem  $\text{H}_2\text{O}$  löslich, z. H.  
 monoxyl & färbt sich.

Es bildet ein Chlorid welches  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich & Chlorid ist.

#### Antimonchlorid $\text{SbCl}_3$

Es bildet ein weiches  
 Antimonchlorid in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich  
 Chlorid. färbt sich bei Erhitzung  
 Chlorid in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.  
 wird in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

#### Antimontrisulfid $\text{Sb}_2\text{S}_3$

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.

Es bildet ein weiches  
 graues, glasartiges, in  $\text{H}_2\text{O}$  unlöslich  
 färbt sich bei Erhitzung  
 in  $\text{H}_2\text{O}$  löslich.