

**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 Quecksilberoxydul

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/512/LOG\\_0332/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/512/LOG_0332/)

es ist ein arsenisches Salz, in Wasser unlöslich, zerfällt leicht zerfallen in Hg, & O.

hin Liß zerfällt ab in Hg, & HgO.  
Es ist eine Lauge & bildet Lauge:

Salpetersäure Hygredul Hg. L. N. 124.

Es wird durch Aufschmelzen der Salpetersäure von Hg & Träberstoff mit HCl in der Bütte.  
Es löst sich leicht in verd. Lsg., falls es die Verdünnungsgrenze für die Darstellung des neuen Oxydulpulvers. Kalte füllt arsenisches Oxydul, arsenisches Lössel & mit HgO arsenisches Oxydul, in der Bütte, wo in der Bütte die arsenische Mercurius solis, solis arsenicatus bekannt ist. es ist in der Bütte, von verd. Lsg. Hg.

Es zerfällt in Hg - 1 Hg  
von arsenischem Mercurius solis, in der Bütte, wo in der Bütte

Hg } N oder Hg } N  
Hg } Hg } Hg }  
H } H } H }  
es ist in verd. Lsg.

Quecksilberchlorid Hg Cl.

Hg. Lössel, das Sublimat; Mercurius sublimatus corrosivus.

Es ist ein arsenisches Salz, in Wasser unlöslich.

Das Hg Cl wird in großen Mengen durch Sublimation eines arsenisches von Hg O Cl, & HCl.

Hg. Cl, + HCl = Hg Cl + Hg Cl.