

**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:** Zinnchlorür

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/489/LOG\\_0302/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/489/LOG_0302/)

Leinsäuren Pulver ist sehr in Salze,  
Leinsäure ist ~~schwerer~~ mit  
Salpetersäure.

für ein halbes Loth ist das  
Leinsäurepulver  $\text{Sn}_2\text{O}_3$ ,  
mit Wasserstoff als ein Loth:  
 $\text{SnO} \cdot \text{Sn}_2\text{O}_3$ .

Stinnchlorid.  $\text{SnCl}_2$

Das Stinnchlorid wird aufbewahrt  
in luftdichten von Stinnblechen in  
einem sehr unempfindlichen, es ist sehr leicht  
 $\text{SnCl}_2 + 2\text{aq}$ .

für ein gutes Reaction z.B.  
Metalle beständiger Chloridierung.

Das Stinnchlorid wird durch  
Leinsäure,  $\text{Sn} + \text{H}_2\text{O}$  & Hydrate  
2 & 3 unempfindlich  $\text{SnCl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$   
halten:  $\text{SnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ .

Das Stinnchlorid ist in Wasser leicht  
löslich & zerfällt in 2 Theile  
in Wasser, eines ist das Sauerstoff  
der Luft, andere ist Wasser bildet.  
Denn dieses Wasser  $\text{SnCl}_2$  zu  
Leinsäure zu Leinsäure, soll man  
wasser Stinnpulver in einem  
Sauerstoff & zerfallen, die  
mit Salzsäure in Wasser gelöst  
besteht in Chlorid & Wasser,  
ein  
 $\text{SnCl}_2$

Das Stinnchlorid wird durch  
 $\text{SnCl}_2$  mit  $\text{SnCl}_4$  in einem  
unempfindlichen in der Stinnbleche  
unempfindlich als Salz,  $\text{SnCl}_2$   
das  $\text{SnCl}_2$  zerfällt in  
Leinsäure & Wasser & man  
unempfindlich in  $\text{SnO}$ .

$\text{SnCl}_2$  ist ein sehr empfindliches  
Reduktionsmittel, es flücht mit  $\text{H}_2$

Leinsäure & Metalle &  
für ein gutes Reaction z.B.