

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/

Linsäuren Pflanzl. u. Thierl.
Linsäure d. Pflanzen mit
Salpetersäure.

ein neutrales Salz ist das
Linsäurequeck Sn_2O_3 ,
wird betrachtet als ein Salz:
 $\text{SnO} \cdot \text{Sn}_2\text{O}_3$.

Stinnchlorid SnCl_2

Das Stinnchlorid wird aufgefunden
als basisches von Stinnblei in
alle als unvollständig, es bildet ein Salz
 $\text{SnCl}_2 + 2\text{aq}$.

aus gelbem. Quecksilber z. B.
Neben basischen & basischen.

das zweifelhafte unvollständige
"Linsäure"; $\text{Sn} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ist Hydrat
d. d. unvollständig $\text{SnCl}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
halten: $\text{SnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

Das Stinnchlorid ist in Wasser leicht
löslich & zerfällt in $\text{Sn} \cdot \text{H}_2\text{O}$ & HCl
& H_2O , was ist es das Sauerstoff
der Luft, endlos sich bildet.

Das Salz vermischt SnCl_2 mit
Lösung zu bekommen, ist immer
vermischt SnO & Sn_2O_3 in allen
Sauerstoff & zugefugten, hoch
mit Salzsäure dem die gebildet
besteht in Chlorid & Wasser,
z. B.
 SnCl_2
 H_2O

Wegmal nach Verbindung d.
 SnCl_2 mit SnO & Sn_2O_3
unvollständig in der Stinnblei
unvollständig als Salz, SnCl_2
das SnCl_2 nach d. SnCl_2
Austausch d. Wasser & was,
unvollständig in SnCl_2 .

SnCl_2 ist aus der Stinnblei
Produktionsmittel, pflegt mit H_2O

Hydratierung & Metalle &
fremde Stoffe. z. B. nach d. SnCl_2 .