

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: Antimonchlorür

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/500/LOG_0312/

von H_2 an der Luft, if dummig das in
flüchtige Martindung des H_2 u. d.

Leichter fällt H_2 von H_2O ab
L. H_2 als H_2O ab H_2O ab H_2O ab H_2O ab
wird H_2 .

Da man nicht so H_2 ab H_2O ab H_2O ab
L. H_2 ab H_2O ab H_2O ab H_2O ab
wie H_2 .

Antimonchlorid. SbCl_3 .

Es ist eine weißliche, krystalline Masse,
schmilzt bei 80° , erstarrt bei 330° .

Zerstört an der Luft es sich zu SbCl_5 .

Das SbCl_3 wird
aus SbCl_5 durch H_2

mit SbCl_3 SbCl_3
 SbCl_3

aus SbCl_5 durch H_2 .

Es ist ein weißliches Pulver, welches
in H_2O unlöslich ist, in HCl löslich,
das man SbCl_3 durch H_2 aus
 SbCl_5 darstellt. Es wird
aus SbCl_5 durch H_2 dargestellt.

SbCl_3

SbCl_3 SbCl_3

Das SbCl_3 wird durch H_2 aus
Eisen, Blei, Kupfer, Zinn, Zink,
Antimonchlorid wird durch H_2 dargestellt
aus SbCl_5 .

Das SbCl_3 wird durch H_2 aus
Eisen, Blei, Kupfer, Zinn, Zink,
Antimonchlorid wird durch H_2 dargestellt
aus SbCl_5 .

Das SbCl_3 wird durch H_2 aus
Eisen, Blei, Kupfer, Zinn, Zink,
Antimonchlorid wird durch H_2 dargestellt
aus SbCl_5 .

Das SbCl_3 wird durch H_2 aus
Eisen, Blei, Kupfer, Zinn, Zink,
Antimonchlorid wird durch H_2 dargestellt
aus SbCl_5 .

die Zinkoxyd & es bildet sich ein
unlösliches Zinkoxyd, das ZnO genannt.

Algarothpulver findet Anwendung
findet sich in ZnO (S. 113, 114)

Es bildet ein emulsives. Alle, wird es
für Lössung & es wird ZnO $ZnCO_3$, ZnS
die bei Zerkleinern ZnO & $ZnCO_3$
einem Zinkoxyd ZnO $ZnCO_3$.

Es bildet sich ein $ZnCO_3$
Chlorid & Zinkoxyd & Zinkoxyd ZnO
, $ZnCO_3$ $ZnCO_3$ $ZnCO_3$ $ZnCO_3$,
monocyclisch $ZnCO_3$.

Es bildet ein Chlorid $ZnCl_2$ &
Zinkoxyd & Chlorid $ZnCl_2$.

Antimonchlorid $SbCl_3$

Es bildet ein $SbCl_3$ $SbCl_3$
Antimon $SbCl_3$ $SbCl_3$ $SbCl_3$
Chlorid. Es bildet ein $SbCl_3$
Chlorid & $SbCl_3$ $SbCl_3$
wird es $SbCl_3$ $SbCl_3$.

Antimonoxyd Sb_2O_3

Es wird in Sb_2O_3 Sb_2O_3
Grauspiessglanz Sb_2O_3 Sb_2O_3
fürsich Sb_2O_3 Sb_2O_3 ,
wird Sb_2O_3 .

Es wird Sb_2O_3 Sb_2O_3
von Sb_2O_3 Sb_2O_3 Sb_2O_3
wird Sb_2O_3 .

Es bildet sich ein Sb_2O_3 Sb_2O_3
ähnlich, ein Sb_2O_3 Sb_2O_3 ,
von Sb_2O_3 Sb_2O_3 .

Es bildet sich ein Sb_2O_3 Sb_2O_3
wird es ein Sb_2O_3 Sb_2O_3 ,
das Sb_2O_3 Sb_2O_3 .

Das Sb_2O_3 Sb_2O_3 Sb_2O_3 ,
säure & bildet mit Sb_2O_3
& Sb_2O_3 , Sb_2O_3 , Sb_2O_3 ,
oxyd.

Es bildet ein Sb_2O_3 Sb_2O_3 .
Es bildet ein Sb_2O_3 .