

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: Zinnsulfür

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/491/LOG_0304/

gegenwärtig nur zu viel $LiCl$
früher bei Metaxensäure nicht.

2. $LiCl$ bildet $LiCl$
 $Chlorammonium$ aus $LiCl$:

$LiCl + AmCl$,
kryallin. weißes Pulver,
regulär kristall, bekommt
in der Natur $LiCl$ Salz,
wird ab in $LiCl$ kristallisiert:
wird ab in $LiCl$ kristallisiert
darüber.

Li-sulfid Li_2S

wird auf dem Li $LiCl$ $LiCl$
2 Li $LiCl$ $LiCl$ als $LiCl$
Wasser; Li $LiCl$ $LiCl$
einmal $LiCl$ oder $LiCl$
mit $LiCl$ $LiCl$ $LiCl$
Kristallisation.

Wird ab in $LiCl$,
wird ab in $LiCl$. $LiCl$,
wird ab in $LiCl$
Schwefelammonium:

$LiCl = AmCl + LiCl$.

Li-sulfid Li_2S

die $LiCl$ $LiCl$
auf $LiCl$ $LiCl$
& bei der $LiCl$ $LiCl$,
wird $LiCl$ $LiCl$
Schwefel $LiCl$ $LiCl$
 $LiCl$.

wird ab in $LiCl$
 $LiCl$ $LiCl$ $LiCl$
Schwefel $LiCl$ $LiCl$
Schwefel $LiCl$ $LiCl$
Schwefel, $LiCl$ $LiCl$