

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: Cyansaures Ammoniak

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/575/LOG_0367/

in KNO_3 gelöst, H_2 abge-
fiadert.

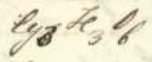
Geruchs löst I & Cyanäure
in eisiger Lösung als Hydrat,
abfcheidet; so zerlegt I gerd
sich mit CO in H_2 & CO_2
Lut H_2 H_2

für Chlorwasser H_2 , H_2 , H_2 aus,
weiß & reagiert nach dem Versuch.
mit I Cyanen H_2 lassen
 I & I auf H_2 fallen; sie fassen
von Metallsalze & weiß inlösl.

Cyanäures Ammoniak aus,
hoff I & H_2 H_2 mit
 H_2 H_2 , weiß
oder cyanäures Ammoniak
 H_2 H_2 , H_2 gelb & inzulösl.
in der speciarer Geruchstoff H_2 .
 H_2 H_2

für I & H_2 H_2 H_2
abfällung sind H_2 H_2 .
gerd mit H_2 H_2 H_2 H_2 .
mit Cyanäure H_2 H_2 H_2 .
 H_2 H_2 H_2 .

die Cyanursäure

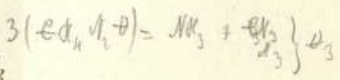
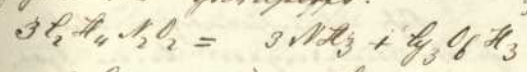


$\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_3$
 H_2
+ 209

haben Chlorogen H_2 H_2 H_2 H_2
in Chlorion H_2 H_2 H_2

lösl in H_2 H_2 H_2 H_2 .

ist H_2 Cyanäure gelüchert.
- H_2 H_2 H_2 H_2 H_2 H_2
sich mit H_2 H_2 H_2 H_2 .



+ Cyanursäure H_2 - H_2
sich H_2 H_2 H_2 .