

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: Schwefelchloride

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/171/LOG_0060/

1. Ammonium Bicarbonat zerfällt.
Cl ist p. salz + Destill. wasser (w. abg.)
Harnstoff (sfr. ob. Seite 55 Harnstoff).
20. Ammonium p. S. untern. Stickstoff v.
Dyde in p. gelöst.

2. NH_4CO_3 zerfällt in NH_3 + CO_2 + H_2O
fornitricum + Cl_2 + H_2 + H_2O
Harnstoff zerfällt in NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
fornitricum + Cl_2 + H_2 + H_2O



3. Harnstoff zerfällt in NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2

4. Harnstoff zerfällt in NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2

5. Harnstoff zerfällt in NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2

6. Harnstoff zerfällt in NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2
Harnstoff + NH_3 + CO_2

Schwefelchloride.

7. Schwefelchlorid zerfällt in S_2Cl_2 + Cl_2
Schwefelchlorid + S_2Cl_2 + Cl_2
Schwefelchlorid + S_2Cl_2 + Cl_2
Schwefelchlorid + S_2Cl_2 + Cl_2

Witz 1 Phosphorwasserstoff ist bekannt
 & Dichlorschwefel in der
 Sauer: $H_2 S_4 Cl_2$

Phosphorchloride.

Phosphor 1 in Cl in 2 Hauptarten

3. PCl_3 flüchtig

(in PCl_5 Dichlorid, fest, weiß)

1 Baumst. 1 Phosphor-trichlorid

Sauer: PCl_3 Cl_3 in Cl_2

Witz 2. Phosphor-trichlorid

fest. Chlorosulfid.

Chlor in. Stickstoff

besteht 1 flüchtig & gasförmig, in
 feiner Substanz Lulung & für
 Speise & in Experimente, auch für
 Sauerstoff

Sauerstoffzusatz: Cl_2 ist oder

Cl_2 & ist. Chlorstickstoff

in Cl_2 & ist.

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

Cl_2 & Cl_3

flüchtig & gasförmig, in

Witz 3. Chlor in O

flüchtig & gasförmig, in

Dichloride Säure.

$Cl_2 O_2$.

Witz 4. Dichloride Säure

flüchtig & gasförmig, in

$Hg_2 O Cl$

Cl_2

= $Hg_2 O Cl + ClO$.

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in