

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: Chlor mit Stickstoff

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/172/LOG_0062/

Witz 1 Phosphorwasserstoff ist bekannt
 & Dichlorschwefel in der
 Formel: $\text{S}_2 \text{Cl}_2$

Phosphorchloride.

Phosphor 1 in Cl in 2 Hauptarten

3. PCl_3 flüchtig

(in PCl_5 Dichlorid, fest, weiß)

1 Baumst. 1 Phosphor oxychlorid

Formel: POCl_2 Cl_2 in S

Wird durch P & Cl in S in Cl

fest. Chlorosulfid.

Chlor in. Stickstoff

besteht 1 flüchtig & gasförmig, in
 Forme festerer Säure, & gas-
 förmig & gasförmig, & gasförmig
 flüchtig

Formel: NCl_3 & N_2Cl_4

Cl_2 & N Chlorstickstoff

in Cl & N

flüchtig & gasförmig, in

Forme mit Salzsäure in elastischen

Gasen, die & gasförmig in. in. in.

Wird durch Cl & N in Cl & N

& gasförmig & gasförmig.

NCl_4 & Cl

flüchtig & gasförmig in NCl_3 & Cl

Wird durch Cl & N in Cl & N

Wird durch Cl & N in Cl & N

Wird durch Cl & N in Cl & N

Dichloride Säure.

Cl_2O .

Wird durch Cl & O in Cl & O

in Cl_2O & O

Cl_2O & O

= Cl_2O & O + O .

ist gas 1 gelber Gas, & + b

- 20° g. 1 rother Dampf, & in

rother Dampf.