

**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/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/172/LOG_0062/)

Wird 1 Phosphorchlorid ist bekannt  
d. Perchlorschwefel in der  
Lsg:  $S_2 O_4 Cl_2$

Phosphorchloride.

Parasit 1 in Cl in 2 Wasserstoff

3.  $POCl_3$  flüchtig  
in  $POCl_3$  Perchlorid, fest, unmitl.

besteht aus 1 Phosphor oxychlorid  
Lsg:  $PO_2 Cl_3$  in Lsg

Wird in n. Phosphorchlorid  
fest. Chlorosulfid.

Chlor in Stickstoff

besteht 1 flüchtig in Wasser, die  
früher fälschlich Sulfur & gas  
genannt ist eigentlich 1 Azo gas  
besteht aus

Lsg: in Wasserstoff:  $Cl_2$  ist oder  
 $Cl_2$  ist. Chlorstickstoff  
ist  $Cl_2$  ist.

besteht aus 2 Stickstoff u.  
Chlor in Salzsäure in unbestimmter  
Lsg: die 1 Lsg: in n. n. n.  
Wasserstoff best. Lsg: in Wasserstoff  
1 gas best. in Wasserstoff.

ist  $H_4 Cl$

besteht aus 2 Elektrolyse in  $H_4 Cl$

Wasserstoff in Chlor in O  
best. Lsg: Wasser, um Wasserstoff

Unterchlorige Säure.

$ClO_2$ .

Wird auf trockenem Wege dargestellt  
mit  $Hg_2 O_2$

$Hg_2 O_2$

$Cl$

=  $Hg_2 O_2 + ClO$ .

ist fest 1 gelbes Sub, H + b  
- 20° z. 1 rother Kristall in  
Wasser löst.