

**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:** Unterchlorige Säure

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/172/LOG\\_0063/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/172/LOG_0063/)

Witz 1 Phosphorwasserstoff ist bekannt  
 & Dichlorschwefel in der  
 Sauer:  $\text{S}_2 \text{S}_4 \text{Cl}_2$

Phosphorchloride.

Phosphor 1 in Cl in 2 Hauptarten

3.  $\text{Pb}_3$  flüchtig

(in  $\text{Pb}_2$  Dichlorid, fest, weiß)

1 Baumst. 1 Phosphor-trichlorid

Sauer:  $\text{Pb}_2 \text{Cl}_3$  in  $\text{S}_2$

Witz 2. Phosphor-trichlorid

fest. Chlorosulfid.

Chlor in. Stickstoff

besteht 1 flüchtig & gasförmig, in  
 einem feinsten Pulver, & für  
 Sauerstoff & Sauerstoff, & Sauerstoff  
 besteht fest

Sauerstoff & Stickstoff:  $\text{Cl}_2$  ist weiß

$\text{Cl}_2$  & ist Chlorstickstoff

in  $\text{Cl}_2$  & ist

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

flüchtig & gasförmig, in

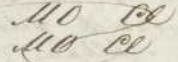
drainage, erfüllt man sich  
+ fruchtbar u. leicht zu  
aufzuheben u. stabil.  
stat.  $H_2$   
stat.  $SO_3$   
Cl Cl

=  $2 \text{ stat } SO_3 + \text{ stat } Cl + Cl$ .

abaufrucht:  $CaO$   $CO_2$   
Cl Cl

im sp. lgt. gasförmig, in wasser löslich  
u. z. braun, (2) blaßbraun.  
sol. Metallorganen bildet in der  
Hydrochloride

besteht aus  $K_2O$ ,  $NaCl$ ,  $CaO$ .  
Löstl. 1  $H_2$   $H_2O$   $CO$ ,  
in wasser u. Gips. in wasser, gelb  
u. grau. in wasser. in  
offen bequival.  $H_2O$ .



=  $H_2O$   $CO$  +  $H_2O$ .

1)  $H_2O$   $CO$  +  $NO_2$   $CO$   
2)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
3)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
4)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
5)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
6)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
7)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
8)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
9)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
10)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
11)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
12)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
13)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
14)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
15)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
16)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
17)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
18)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
19)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
20)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
21)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
22)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
23)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
24)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
25)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
26)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
27)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
28)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
29)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
30)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
31)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
32)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
33)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
34)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
35)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
36)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
37)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
38)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
39)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
40)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
41)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
42)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
43)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
44)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
45)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
46)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
47)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
48)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
49)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
50)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
51)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
52)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
53)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
54)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
55)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
56)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
57)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
58)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
59)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
60)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
61)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
62)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
63)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
64)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
65)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
66)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
67)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
68)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
69)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
70)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
71)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
72)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
73)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
74)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
75)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
76)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
77)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
78)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
79)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
80)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
81)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
82)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
83)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
84)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
85)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
86)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
87)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
88)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
89)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
90)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
91)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
92)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
93)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
94)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
95)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
96)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
97)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
98)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
99)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$   
100)  $H_2O$   $CO$   
 $H_2O$   $CO$

erfüllt l. ent.  $H_2$  von. Organ  
u. gelblich u. gelb. braunlich  
b. unaufricht.  $CO$ .