

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 S

Wärdegen. in Phosphor-trichlorid  
 fest. Chlorosulfid.

Chlor in. Stickstoff

besteht 1 flüchtig & gasförmig, in  
 einem feinsten Pulver, & für  
 Speise & in Experimente, & auch für  
 Licht fest

Sauer. unvollständig:  $\text{Cl}_2$  ist oder

$\text{Cl}_2$  & ist. Chlorstickstoff

oder  $\text{Cl}_2 \text{N}_2$  ist.

flüchtig & gasförmig, in

Ägypten mit Salmiak in elastischen

Luftballen, die 6 Linien im Durchmesser

haben, & sich in der Luft

in großer Menge & glücken.

$\text{N}_2 \text{Cl}_2$

flüchtig & Elektrolyse in  $\text{N}_2 \text{Cl}_2$

Wärdegenen die Chlor in O

sein das Phosphor, von dem die

Dichloride Säure.

$\text{Cl}_2 \text{O}_2$ .

Wird mit kochendem Wasser zerlegt

mit  $\text{Hg}_2 \text{O}$

$\text{Cl}_2 \text{O}_2$

=  $\text{Hg}_2 \text{O} \text{Cl}_2 + \text{Cl}_2 \text{O}$ .

ist grau 1 gelber Substanz, & b

- 20° g. 1 rothen Stoffballen

in Wasser löst.