

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: Quecksilberchlorid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/512/LOG_0333/

es ist ein schwarzes Pulver, in
Wasser unlöslich, zerfällt leicht
sich in H_2 & O .
Am Licht zerfällt es in H_2 & H_2O .
Es ist eine Lauge & bildet Lauge:

Salpeters Hydroxid H_2O , H_2 , H_2O .

Es wird leicht durch Aufhellen des
Sauerstoffs von H_2 & Wasserstoff
mit H_2O in der Luft.
Es zerfällt leicht in H_2 & O .
Es ist ein schwarzes Pulver
mit der Löslichkeit des reinen
Sauerstoffs. Kalte füllt
schwarzes Pulver; Ammoniak
bildet es mit H_2O aus schwarzen
Kohlensäure, in der das Radium
des schwarzen Mercurius edles
solis Kaliummercurium bekannt ist.
es ist ein weißes Pulver
von schwarzen H_2 .

Es zerfällt H_2 - H_2O
in H_2 & H_2O Mercurium
des Radiums ist in H_2 H_2O .

H_2 } H_2 oder H_2 } H_2
 H_2 } H_2 } H_2
 H_2 } H_2 } H_2

es ist ein weißes Pulver.

Quecksilberchlorid H_2O .

H_2O . Quecksilberchlorid; Mercurius
sublimatus corrosivus.

Es ist ein schwarzes Pulver
mit der Löslichkeit des reinen
Sauerstoffs.

Das H_2O ist ein weißes Pulver
mit der Löslichkeit des reinen
Sauerstoffs von H_2 & H_2O .

H_2O , H_2 + H_2O = H_2O
+ H_2O .

verlei ab H_2O ein kugelförmiges, weißes
in kühleren Theilen gelbes Pulver,
folgt.

H_2O löst H_2O bei gew. Temperatur in
16 Theil. O_2 , bei 100° nur 2 Theil.

d. Diese Lösung zeigt keine Re-
aktion & unvoll. Sauerstoff.
Lässt man H_2O ab H_2O
& Wasser. H_2 kugelförmig folgt
2 Theil H_2O , 3 Theil Wasser.

Es entsteht H_2 & Chloriden
zu kugelförmigen, röhrenförmigen,
kugelförmigen.

Es bildet ab mit H_2O eine
O. lässt löbl. Wasserstoff.

H_2O + H_2O (sal. sauerstoff).

Wird nicht von H_2O kugelförmig
mit H_2O & H_2O & H_2O eine
sauerstoffhaltige kugelförmige,
folgt ab H_2O & H_2O ,
abauft den Proben H_2O .

Es wird H_2 & H_2 kugelförmig
in H_2O H_2O ab den H_2O
in kugelförmigen, röhrenförmigen,
kugelförmigen, H_2O H_2O
gesteht od. H_2O & H_2 ,
kugelförmig. H_2O H_2O H_2
providenz organ. H_2O H_2
gewisse Zeit.

Wie mit H_2O bildet ab H_2O
folgt.

Wie H_2O , H_2O H_2 H_2 H_2
man kugelförmig, H_2 H_2
folgt H_2 & kugelförmig & kugelförmig.

H_2O H_2 H_2 H_2 H_2
folgt am H_2 & H_2 .

Wasserstoff H_2 H_2 H_2 H_2
folgt am H_2 .

Wasserstoff H_2 H_2 H_2 H_2

Mercur. præcip. alb. Süssg.,
2 Hg 2 H S Cl.

ist ist Binmercurammoniumoxyd.
Schwarz färbt es so Präparat
des Hg durch Sättigung eines Hg
mangels & ist Hg, Hg Cl &
HCl. Hg. Folgt es Sättigung &
Hg mit Süssg. Ammoniak.

Said sind in Süssg. &
des Süssg. färbt man weißlich.

in der Präp. färbt es ein
färbungsfähig, & ist es
Häufig & man erhält
Mercurammoniumchlorid.

{ Hg, Hg S Cl }
{ Hg, Hg S Cl }

sub 2. färbt es färbt, & ist
es färbt es in Süssg. färbt
in Hg, Hg Cl & Süssg. färbt
besteht in Hg.

Ammoniumchlorid. Hg Cl.

Syn. Salomel, Ammoniumchlorid,
färbungsfähig.

ist ist ein Ammonium färbt;
ist es färbt man Hg & färbt
es färbt man Hg. Hg & färbt
es ist ein Ammonium & Hg Cl &
Hg & färbt man färbt & färbt.
& färbt man färbt färbt
es färbt man ein Ammonium färbt
mit HCl ist es färbt.

Ammonium färbt & Hg, Hg
zu Hg Cl.

2 Hg Cl + HCl + Hg = Hg + HCl
+ Hg Cl.