

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: Bleisuperoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/466/LOG_0279/

Bleisulfoxid Pb_2O_3 .

Reines Bleisulfat, gasförmig beim Erhitzen,
gibt bei PbO + O .

Wird erhalten durch Erhitzen des Sal PbO
zu einem Pulver & PbO in Station.

Bleisulfoxyd Pb_2O_2 .

Unter dem Namen Bleisulfoxid
(Mischung) oder wasserbleisulfoxid wird
ein Oxid & Sulfid bezeichnet:

Pb_2O_2 mit PbS & PbO bei 400° in argenem Bleisulfat
erhalten wird.

Das Bleisulfoxid ist ein Gemisch aus
Bleisulfid und Bleisulfat.

PbO_2 mit PbO zu Bleisulfat
nach $PbO + 3 PbO_2$

oder $PbO + 2 PbO_2$.

Das Bleisulfoxid gasförmig beim Erhitzen

$Pb_2O_2 = 2 PbO + O$.

Bleisulfoxid wird durch Erhitzen
von Bleisulfat mit Essigsäurehydrat & Phosphorsäurehydrat
erhalten & in Bleisulfat überführt
gibt es bei dem Salpetersäure

$Pb_2O_2 + 3 HNO_3 = PbO_2 + 3 (PbO \cdot HNO_3)$

darunter besteht die Darstellung
von Bleisulfoxyd oder braunem
Bleioxyd.

Man erhält dasselbe durch Erhitzen
des Sal PbO & Sulfat zu Bleisulfat & Bleisulfat.

PbO $4 H_2O_2$

$2 H_2O$

O_2

Das Bleisulfat wird durch Erhitzen
des Bleisulfats & Sulfats erhalten & durch
 PbO dargestellt.

helt isalt. Måske med den PbO med
CaO. &c.

Den tvivlsomt erholdt Salpetersyre /
med Pb₂ osv.

Pb₂ erholdt og givet, indseer 9 Pb. 2 1/2
bildet.

fygner alle anstalt 9 Pb₂ og fulde 10
indvognen Superoxyde, def. ad aut,
virkende Chlorid.

PbO
HCl

beholdes i Løsel, blødder, og andre
svage. Koges med den bære syre.
forvinderen med Pb₂ gyltlig
i stærke Løse: Nidvognen med sig.

Pb₂ holdt i alt Nidvognen og det,
det med Pb, det Løselholdt,
bære Nidvognen, den 2 1/2
er gyltlig med den.

Chlorblei. PbCl

Arbejdet 9 gøres i den den Stoves
alt Chlorblei, i en stærke syre,
vægtige Stoffer.

Hvis kulturen er i en stærke Løsel,
Løsel i ca. 130 graden koger,
den er. Løsel fuldkommen
i sig gyltlig Løsel holdt
9 Kogepåstander, L. en stærke,
nær Bleichlorid.

Løsel i Løsel af Chlorblei i Løsel.
Chlorblei holdt med PbO
fyg bølge Nidvognen.

i en stærke PbO. PbO Løsel
af Kogepåstander med Løsel osv.

PbCl PbCl

CaO

alt med sig i en stærke Kogepåstander,
den 2 1/2 (Bleiværk med sig).

PbO erholdt med gyltlig i en stærke
PbO gyltlig med i en stærke Base
vægtige 10 Løsel med sig. Løsel med sig,
Løsel.

PbO PbO

+ Pb - Pb

en stærke Pb holdt i Pb₂ med; Løsel
i ca. 6 med sig Pb₂ 3, i en stærke
Løsel med sig, i Løsel af 3
i en stærke Løsel med sig.