

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: Phosphorsaures Bleioxyd
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/465/LOG_0276/

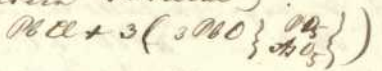
das Bleisalz wird in grossen Theile,
wird sehr gut gefallt; es ist weiss,
weich, in es wenig löslich, gelblich,
löslich in verdünnter Salpetersäure,
Essigsäure.

Kreuzsaures Bleisalz ist ein feines,
schneeweißes Pulver, welches in
Wasser, verdünnter Salpetersäure &
Essigsäure gelöst.

Phosphorsaures Bleisalz

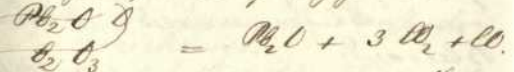
3 PbO, Pb, Phosphor, Essigsäure.
Zubereitung: man mischt 2 Theile
Phosphor mit 1 Theil Bleisäure, und
setzt es in einem geschlossenen Gefässe
auf dem Wasserbade Marien in
einer Woche zu Pulver.

Es ist ein feines, schneeweißes Pulver,
welches in Wasser, verdünnter
Salpetersäure, Essigsäure, und
alkalischer Lösung löslich ist.



Bleisuboxyd Pb₂O

Wird durch Erhitzen von Bleisäure,
wenn man PbO mit Pb vermischt,
erhalten. Es ist ein weisses Pulver,
Bleisuboxyd bei Luftzutritt, wobei
es sich in Bleisäure auflöst.
als Bleisulfid vorzukommen.



Es ist ein weisses Pulver,
welches in Wasser, verdünnter
Salpetersäure, Essigsäure, und
alkalischer Lösung löslich ist.

Das Pb₂O kann durch Erhitzen
von PbO mit Pb erhalten werden,
wenn man es in einem geschlossenen
Gefässe auf dem Wasserbade Marien
erhitzt. Es ist ein weisses Pulver,
welches in Wasser, verdünnter
Salpetersäure, Essigsäure, und
alkalischer Lösung löslich ist.