

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: Salpetersaures Bleioxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/463/LOG_0272/

Salpetersaure Bleioxyd PbO. N₅

Kryallförmig in wasserigen Lösungen
erschaffen, spongiös mit dem wasser,
sich PbO. N₅.

2. Kryallförmig weiß, geschmacklos,
schmelzt bei 18, geht beim
Abkühlen in Luft über als
PbO. N₅ = PbO + O + N₂.

Es löst in Säuren sich leicht auf,
sich bei Erwärmen sehr rasch
oxydirt und in Säuren
leicht löslich zu machen, nicht
als Flüssigkeit zu fällen. Bei fester
Substanz.

Schwefelsaures Bleioxyd PbO. S₂

findet sich im Handel als Blei-
nitrat in Kryallförmig spongiös
sich. Wird beim Erhitzen
sich in Wasser als PbO. S₂
mit H₂O als weißer Niederschlag
sich rasch löslich in verdünnter
Säure, schmelzt bei 18,
mit wasser in ein weißes,
bei S₂.

Essigsäures PbO. Zersetzt I d

Schwefelsäure Thionitrat
3. PbO. 3 O₂ S₂

H₂O. 2 S₂

mit 2. Speisend. Lösung d. Essigsäure
H₂O, wird in der Luft sehr rasch
oxydirt, sich rasch in wasser,
PbO S₂ sich löslich in wasserigen
Alkalien, es in wasserigen Lösungen,
alkalisch, wird in wasserigen
von Ammoniak.

Wird rasch mit 2 At. S₂
wird bei PbO S₂ in
PbO O₂ 4 gelöst.

Man findet rasch sich bei wasser,
sich rasch in wasserigen Lösungen