

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. NO₂

Kryallförmig in wasserhaltiger Octaëder
anhydrit, zerfällt mit dem wasser,
woraus PbO. NO₂.

d. Kryallförmig weiß, gelblich,
rotlich, löslich in wasser, gibt beim
Wasserförmigen Zerfallen leicht O ab
PbO. NO₂ = PbO + O + NO₂.

Es zerfällt in Sauerstoff, weil oxydirt,
sein Sauerstoff, daher einen Sauerstoff
anhydrit, einen Sauerstoff
nicht festhalten zu können, weil
es zerfällt zu Sauerstoff und Sauerstoff,
bleibt.

Schwefelsaures Bleioxyd PbO. SO₂

findet sich in der Natur als Blei,
nitrat in Kryallförmigen Sauerstoff
anhydrit. Als ein Beispiel von Sauerstoff
anhydrit sind die Blei, die
mit SO₂ als ein Beispiel von Sauerstoff
anhydrit, die in der Natur
gefunden sind, aber nicht in wasser,
nur wasser in der Natur,
als SO₂.

Eisensaures PbO zerfällt

Schwefels. Thonerde
3. PbO, 3. SO₂, 3. H₂O
H₂O, 3. SO₂

mit 8. Sauerstoff Sauerstoff & Eisenerde
H₂O, erodiert in der Natur, die Natur,
die Natur, die Natur, die Natur.

PbO SO₂ ist löslich in Sauerstoff
Alkalien, es in wasser, die Natur,
die Natur, die Natur, die Natur,
die Natur.

die Natur mit 2. SO₂, 3. SO₂,
erodiert mit PbO SO₂ in
PbO SO₂ 4. zerfällt.

Man findet auch die Natur, die Natur,
die Natur, die Natur, die Natur.