

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: Bleisesquioxid

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/466/LOG_0278/

Bleisulfoxid Pb_2O_3 .

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

Wird erhalten durch Erhitzen des Bleisulfats
mit einem Lösschen PbO in einem Retorte.

Bleisulfoxyd Pb_2O_2 .

Unter dem Namen Bleisulfoxid,
(Mischung) oder wasserbleisulfoxid wird
ein Oxid Pb_2O_2 bezeichnet:

Pb_2O_2 wird durch Erhitzen des
 PbO bei 400° in einem Retorte
erhalten.

Es besteht aus zwei Atomen Bleisulfoxid
und einem Sauerstoffatom.

Pb_2O_2 wird durch PbO zu Bleisulfoxid
umgewandelt $PbO + 3 PbO_2$

oder $PbO + 2 PbO_2$.

Es besteht aus zwei Atomen Bleisulfoxid
und einem Sauerstoffatom.

$Pb_2O_2 = 2 PbO + O$.

Bleisulfoxid wird durch Erhitzen
von Bleisulfat mit einem Lösschen
erhalten. Es besteht aus zwei Atomen
Bleisulfoxid und einem Sauerstoffatom.

$Pb_2O_2 + 3 PbO_2 = PbO_2 + 3 (PbO_2)$

Es wird durch Erhitzen des Bleisulfats
mit einem Lösschen erhalten.

Man erhält es durch Erhitzen
des Bleisulfats mit einem Lösschen.

Es wird durch Erhitzen des Bleisulfats
mit einem Lösschen erhalten.

$Pb_2O_2 = 2 PbO + O$

$Pb_2O_2 = 2 PbO + O$

O

Es wird durch Erhitzen des Bleisulfats
mit einem Lösschen erhalten.