

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: Bleisuboxyd

Strukturtyp: chapter

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

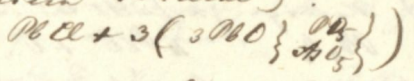
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/465/LOG_0277/

Das Bleinapf wird in Grotzen fecht,
müßig der yastall; es ist meist,
wenig, in CO wenig löslich, ystlich,
löslich in verdünnter Salpetersäure,
Essigsäure;

Kieselsaures Bleioxyd ist ein feines,
beständiges der Kropf- & Koulgen,
das in warmen Säuren &
Schmelzen gelöst wird.

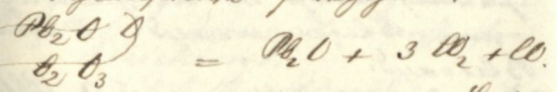
Phosphorsaures Bleioxyd
3 PbO. P₂O₅
Löst sich in Wasser, Essigsäure.
Löst sich vor dem Lötlöfen, & schmelzt in
yung basischen Schmelzen, es ist
schwer löslich. PbO - anhydrit.
Kann man 3 PbO sp.

Es ist ein feines, beständiges, das in
den Kisten, Kisten, Kisten, Kisten,
es ist ein Polymorphites, das in
Schmelzen (Schmelzen);



Bleioxyd Pb₂O

Wird es für ein neues Werk zu,
manche L PbO mit Pb anhydrit.
Löst sich in Wasser, in Essigsäure
Bleioxyd bei Lötlöfen, wobei
3/4 des schmelzbaren Kropfes
als Kropf gelöst wird.



CO₂ Es ist ein feines, feines,
CO & Schmelzen, es ist
unlöslich in warmen Schmelzen, es ist
das ist ein & leicht löslich.

Das Pb₂O kann man
L PbO mit Pb sp, lösen & es ist
unlöslich, & es ist ein feines &
Pb₂O unlöslich, es ist ein feines
das ist ein leicht löslich & es ist
leicht.