

**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:** Kohlensaures Bleioxyd

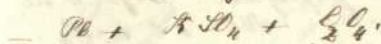
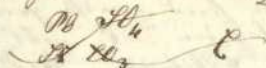
**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/464/LOG\\_0274/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/464/LOG_0274/)

Esse Bleivtrich als Plumbum  
zu verwenden. Die Plumbum  
mit dem die unvoll. Blei des  
E zu verwenden, die of Plumbum  
mit Blei 2, Cal. 1/2.



In Bleivtrich 2 Blei auf 1 Blei  
2/3 gemischt mit Blei.

Die gewöhnliche Blei ist  
nicht, die in der Natur vorkommt  
ist Blei zu finden, so kann man  
es durch die of Plumbum  
2 Cal. 1/2, 2, 2, 2.

### Mehlsaures Bleioxyd PbO

Kommt in der Natur in feiner Art,  
halten nur als Bleiblei an, so  
wird mit Tragonit, feinstes  
als Plumbocalcit, gewöhnlich  
Kalkspat.

Wird durch die of Plumbum  
aus Blei Tragonit erhalten  
Kalkspat als 1/2. PbO  
2 Cal 1/2 oder 2 1/2, 3 1/2,  
2 Tragonit of 1/2 in 1/2,  
aber 1/2 in 1/2.

Die of Plumbum (200°C) wird  
das of 1/2 erhalten.

Wird of die besten Carbonat  
von der of Plumbum

3 Pb 2 1/2, 2, of Bleivtrich  
auf 1/2 of Plumbum 1/2 Blei bei  
gewöhnlich 2, 1/2, 2, 2  
gewöhnlich Plumbum, die of  
die of 1/2 1/2 von Plumbum  
der Bleivtrich 2 Plumbum.

Die Bleivtrich findet 2, 2,  
von der Blei 1/2, 1/2, bei Plumbum,  
von Plumbum Plumbum.

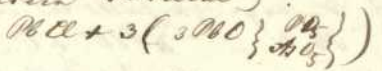
das Bleisalz wird in grossen Quantitäten  
ausgefällt; es ist weiss,  
unlöslich, in CO wenig löslich, gelblich,  
löslich in verdünnter Salpetersäure,  
Essigsäure.

Kreuzsäures Bleisalz ist ein feines,  
schneeweißes Pulver, das in Wasser  
schwerlich löslich ist, in verdünnter Salpetersäure  
jedoch leicht löslich.

Phosphorsaures Bleisalz

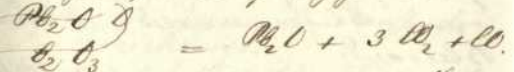
3 PbO, Pb<sub>3</sub> O<sub>8</sub>, Essigsäure.  
Bleisulfat wird durch Erhitzen mit  
Phosphorsäure in Bleisulfat umgewandelt,  
wobei Wasser entsteht.  
Bleisulfat + Phosphorsäure = Bleisulfat + Wasser

Es ist ein feines, schneeweißes Pulver, das  
in Wasser schwerlich löslich ist, in verdünnter  
Salpetersäure jedoch leicht löslich.  
Es enthält Polymorphit, d.h. ein  
allgemeines Salz.



Bleisulfat Pb<sub>3</sub>O<sub>8</sub>

Wird es durch Erhitzen des Bleisulfats  
mit PbO unter PbO umgewandelt.  
Es ist ein feines, schneeweißes Pulver,  
das in Wasser schwerlich löslich ist, in  
verdünnter Salpetersäure jedoch leicht löslich.  
Es enthält Polymorphit, d.h. ein  
allgemeines Salz.



Es ist ein weisses Pulver,  
das in Wasser schwerlich löslich ist,  
in verdünnter Salpetersäure jedoch leicht löslich.  
Es enthält Polymorphit, d.h. ein  
allgemeines Salz.

Das PbO wird durch Erhitzen  
mit PbO in PbO umgewandelt,  
wobei Wasser entsteht.  
PbO + PbO = PbO + Wasser