

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/

Bleis sesquioxyd Pb_2O_3 .

Koffol's feilbar, gasförligt basiskt syre,
lyser i PbO & O .

Årord utfyller det följande & kalld till
genom att lösligt i PbO i saltron.

Bleispyrooxyd Pb_2 .

Detta är den kemiska stämningen
(allieringen) vid vilken Bleispyroxyd bildas
i en lösning & i följande:

Pb_2O_3 var, det som följande &
 PbO i 400° i organiska syror
utfyller en del.

Den kemiska stämningen är en följande af PbO -
Närbindningen är

PbO_2 med $2 PbO$ för att bilda
med $PbO + 3 PbO_2$

eller $PbO + 2 PbO_2$.

Den kemiska stämningen är basiskt syre följande:

$Pb_2O_3 = 2 PbO + O$.

Den kemiska stämningen är med O i en del,
genom bildningen af CO_2 i en del med
Lössgas & syror, & Phosphorsyror, &
med syror & metaller bildade
gaslyst för den Salpetersyre

$Pb_2O_3 + 2 H_2 = PbO_2 + 3 (H_2O + H_2)$

för att berätta den kemiska stämningen
genom Bleispyrooxyd vid brändningen
Bleisoxids.

Den utfyller en del PbO_2
i följande som Lössgas. Bleispyro
med $2 PbO_2$ & följande & kalld.

$PbO_2 + 2 H_2O_2 =$

$PbO + O_2$

O_2

I Bleispyroxyd är en del med
för O för att bilda CO_2 i en del
 PbO_2 i en del.