

das Bleisalz wird in großen Leibern,
meistens in Gussformen, als es weicht,
verworfen, in es wenig leicht, geflozen,
leichtig in verdünnter Salzsäure,
Essigsäure,

Kieselsäure Bleisalz ist eine feine,
schneeweiße des Kronglas- & Hohlglas,
sich & weiches Schmelze die
schmelzen gelberlich.

Phosphorsaures Bleisalz

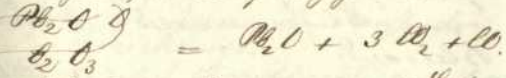
3 PbO. Pb₂O₃ Essigsäure.
zubereitet man durch Erhitzen & Schmelzen
von Bleisalz mit Phosphorsäure, wobei
ein wenig Salpeterminerale, Soda, Kupfer,
Zinn, & Eisen. PbO - anhydrous
hängen & PbO ist.

Es ist eine feine, schneeweiße Substanz, die
in Wasser unlöslich, in verdünnter Salzsäure,
Essigsäure & Polymorphit, d.h. in
alkalischen Lösungen;



Bleisuboxyd Pb₂O

Wird es für alle Arten von
manchen & PbO mit Pb vermischt.
gefunden & geflozen von Oxidation
Bleisalz bei Luftzutritt, wobei
3/4 des ursprünglichen Bleisalz
als Bleisuboxyd festbleibt.



PbO₂ ist ein grünes Pulver,
& die meisten Oxide,
wird es durch Erhitzen des
Bleis in Luft bildet.

Das PbO kann gewonnen
& PbO mit Pb ist, wobei es
manchen, & es kann durch
PbO mischt, wobei es
das Bleisalz mit Luftzutritt
bleibt.