bei großem Ueberschuß d. PbO bilden sich namentl. gelbe Farben d. e. Kasseler Gelb. Ist Glühen d. PbO mit AmCl erhalten

7 PbO + PbCl,

ferner auch Turner's Gelb.

Jodblei. PbJ

gelbes Pulver, so wenig löslich in Ws, entsteht ist Fällen d.

$PbO \cdot NO_5$ mit JK.

in kochendem Ws bildet sich eine farblose Lösung, aus der es beim Erkalten krystallisirt.

Bei Ueberschuß d. PbO erhält Verbindung d. PbO mit PbJ.

Schwefelblei. PbS.

Kommt a. Natur in Kubooctaëdern vor als Bleiglanz (früher galena) künstlich ist Schmelzen d. schwefelsaurem Schwefel erhalten.

Auf nassem Wege s. neutraler, basischer wie saurer Lösung erhalten ist Fällen d. lösl. Salzes mit HS als schwarzer Niederschlag:

$PbO \cdot NO_5$
HS

Es bei so verdünnter Lösung bildet sich ein brauner ästhetiger Niederschlag, daher HS empfindl. Reagenz auf Pb. d. Thierfarbe | s. Thier Garn | erhalten Schwefel in einer eigenthüml. Verbindg. Ist Einwirkung von NaO_2H u. Pb bildet sich NaS, das sich mit PbO umsetzt

NaS
PbO

daher eine Lösung d. NaO_2H mit