

Faits d'ordre général:

1. Le nitrate et l'acétate sont les seuls sels solubles du plomb;
2. Tous les sels insolubles du plomb, à l'exception de PbS, sont solubles dans KOH, avec formation de trihydroxo - plombate II.

1. H_2S	$Pb^{2+} + S^{2-} \longrightarrow PbS$ pr noir sol HNO_3
2. Cl^-	$Pb^{2+} + 2 Cl^- \longrightarrow PbCl_2$ pr blanc, cristallin sol eau chaude voir courbe de solubilité ! Remarque : $PbCl_2$ peut être complexé sous forme d'anion tétrachloro - plombate II par HCl fumant .
3. I^-	$Pb^{2+} + 2 I^- \longrightarrow PbI_2$ pr jaune sol KOH
4. KOH	$Pb^{2+} + 2 OH^- \longrightarrow Pb(OH)_2$ pr blanc, gélatineux sol HNO_3 sol grand excès de réactif $Pb(OH)_2 + OH^- \longrightarrow [Pb(OH)_3]^-$ anion trihydroxo - plombate II
5. NH_3	$Pb^{2+} + 2 OH^- \longrightarrow Pb(OH)_2$ pr blanc, gélatineux insol excès de réactif pas de complexe ammine !
6. SO_4^{2-}	$Pb^{2+} + SO_4^{2-} \longrightarrow PbSO_4$ pr blanc partir de très peu de $PbSO_4$ sol NH_3 - ac. acét. sol NH_3 - ac. tart. sol HNO_3 à chaud
7. CrO_4^{2-}	$Pb^{2+} + CrO_4^{2-} \longrightarrow PbCrO_4$ pr jaune sol KOH à froid sol HNO_3 à froid