

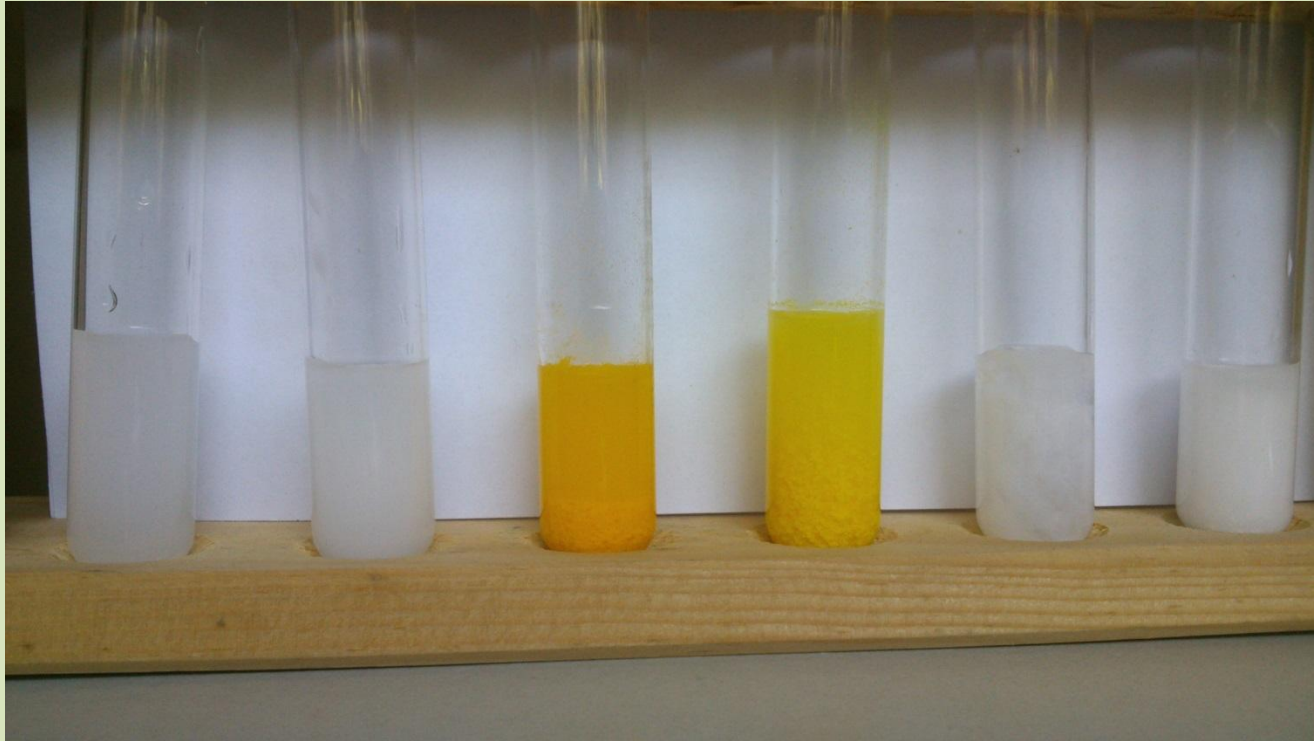
# Colores de algunos compuestos inorgánicos

# Sales de plata



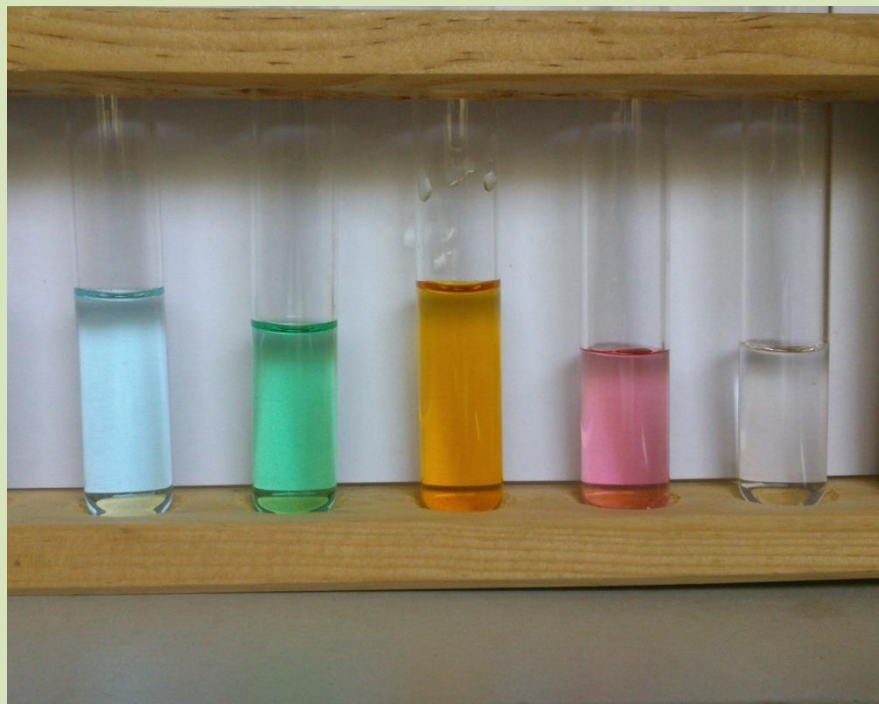
De izquierda a derecha: Nitrato de plata ( $\text{AgNO}_3$ ), cloruro de plata,  $\text{AgCl}$ ; Bromuro de plata,  $\text{AgBr}$ ; yoduro de plata,  $\text{AgI}$ ; hidróxido de plata,  $\text{AgOH}$  y cromato de plata,  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ .

# Sales de plomo



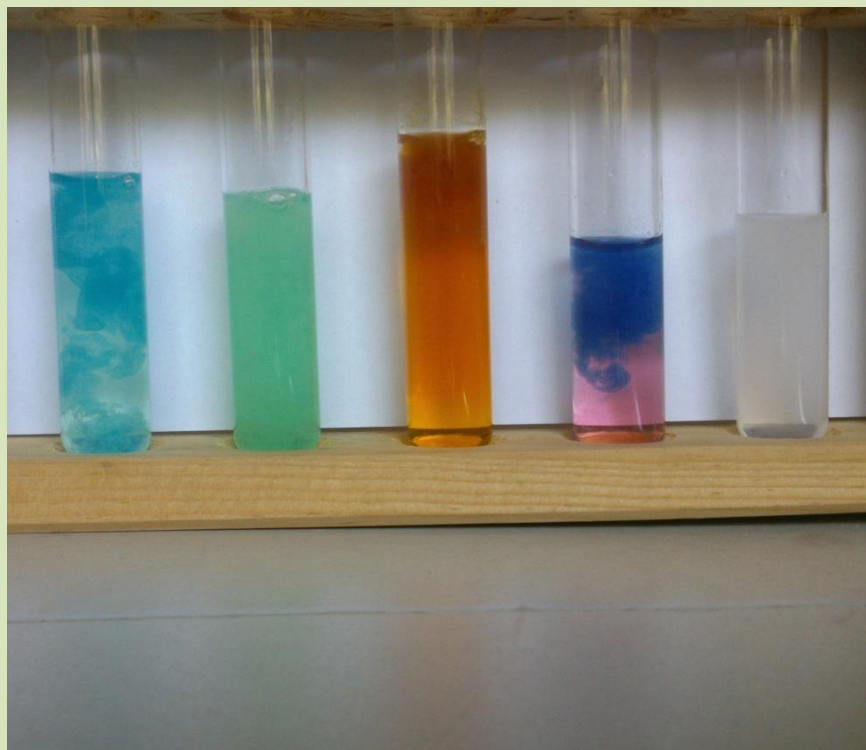
De izquierda a derecha: Cloruro de plomo,  $\text{PbCl}_2$ ; bromuro de plomo,  $\text{PbBr}_2$ ; Yoduro de plomo,  $\text{PbI}_2$ ; cromato de plomo,  $\text{PbCrO}_4$ ; hidróxido de plomo,  $\text{Pb(OH)}_2$ ; sulfato de plomo,  $\text{PbSO}_4$

# Sales de metales de transición



De izquierda a derecha: Cloruro de cobre (II),  $\text{CuCl}_2$ ; sulfato de níquel (II),  $\text{NiSO}_4$ ; Nitrato de hierro (III),  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ ; cloruro de cobalto (II),  $\text{CoCl}_2$ ; cloruro de bario,  $\text{BaCl}_2$ . (Todos son solubles en agua).

# Sales de metales de transición



De izquierda a derecha: Hidróxido de cobre (II),  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ; hidróxido de níquel (II),  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ; hidróxido de hierro (III),  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ; hidróxido de cobalto (II),  $\text{Co}(\text{OH})_2$ ; hidróxido de bario,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ . (Todos son insolubles en agua).

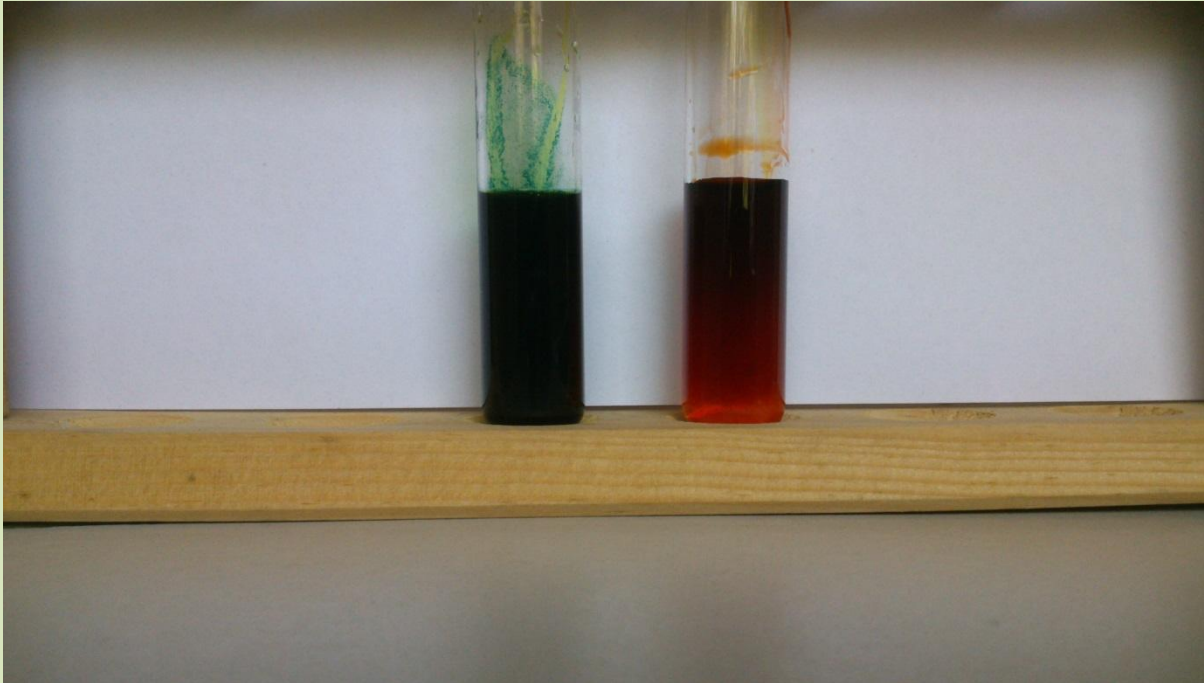
# Detección de hierro



Nitrato de hierro (III),  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$



# Detección de hierro



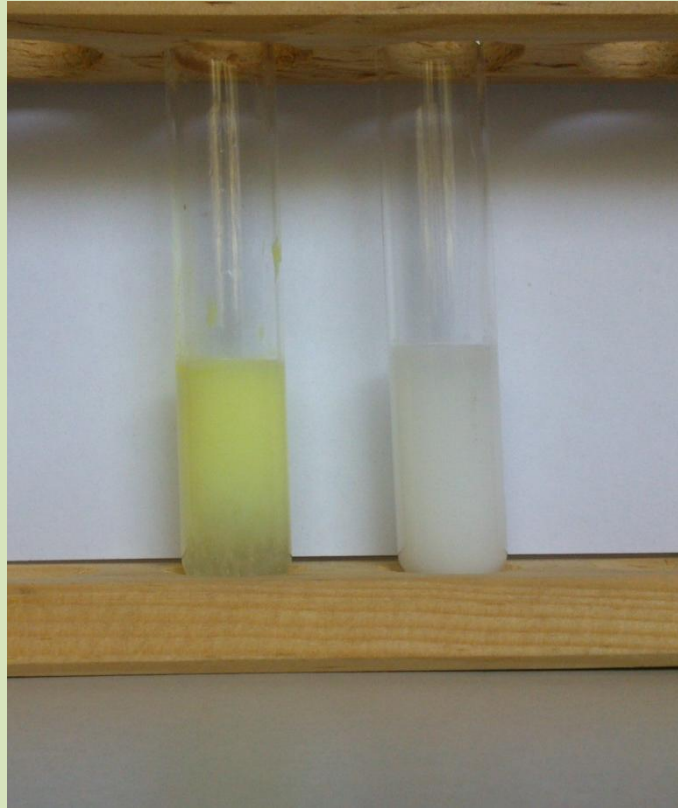
Izquierda, ferrocianuro de hierro (III), azul de prusia; derecha, tiocianato hierro (III) (rojo).

## Compuestos de bario



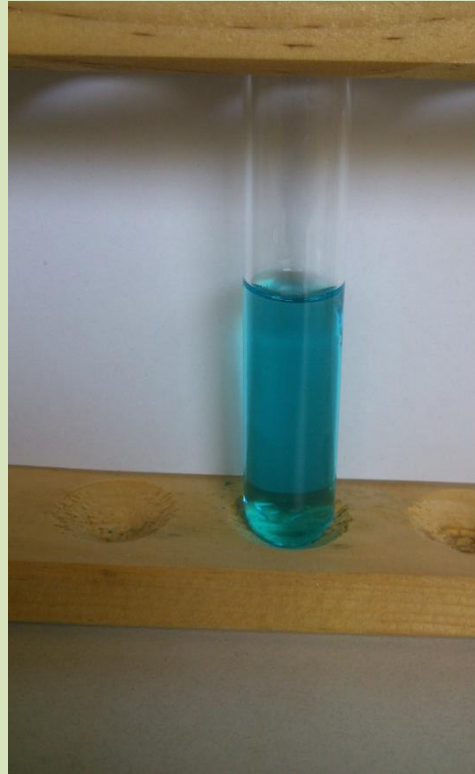


## Compuestos de bario



**Izquierda, cromato de bario,  $\text{BaCrO}_4$  ;  
derecha, sulfato de bario,  $\text{BaSO}_4$  .**

## Compuestos de cobre

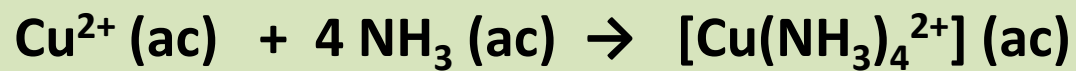


**Cloruro de cobre (II)**

## Compuestos de cobre



**ión tetraamincobre (II),  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$**

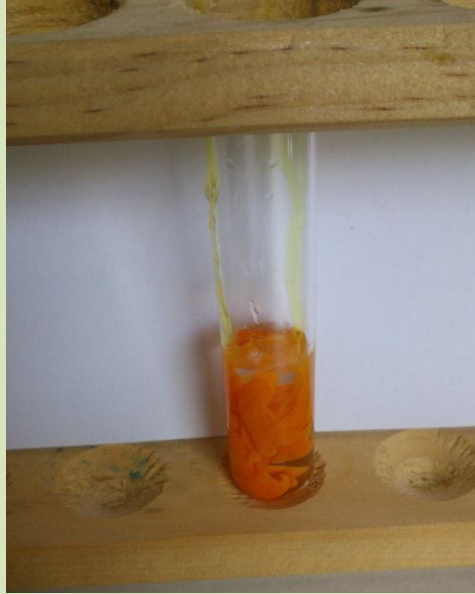


## Compuestos de mercurio



**Nitrato de mercurio (II),  $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$**

## Compuestos de mercurio



**Yoduro de mercurio (II),  $\text{HgI}_2$  (s), (naranja)**

## Compuestos de mercurio



**Aplicando exceso de yoduro.**

**Anión tetrayodomercurato(II),  $[\text{HgI}_4^{2-}]$  (incoloro)**

