

Colores de algunos compuestos inorgánicos

Sales de plata



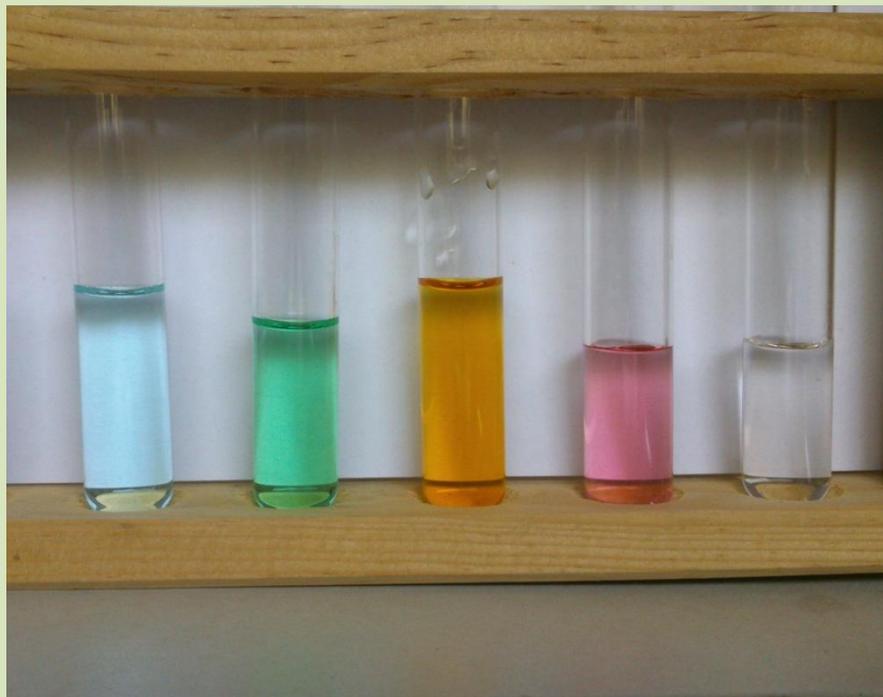
De izquierda a derecha: Nitrato de plata (AgNO_3), cloruro de plata, AgCl ; Bromuro de plata, AgBr ; yoduro de plata, AgI ; hidróxido de plata, AgOH y cromato de plata, Ag_2CrO_4 .

Sales de plomo



De izquierda a derecha: Cloruro de plomo, PbCl_2 ; bromuro de plomo, PbBr_2 ; Yoduro de plomo, PbI_2 ; cromato de plomo, PbCrO_4 ; hidróxido de plomo, Pb(OH)_2 ; sulfato de plomo, PbSO_4

Sales de metales de transición



De izquierda a derecha: Cloruro de cobre (II), CuCl_2 ; sulfato de níquel (II), NiSO_4 ; Nitrato de hierro (III), $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$; cloruro de cobalto (II), CoCl_2 ; cloruro de bario, BaCl_2 . (Todos son solubles en agua).

Sales de metales de transición



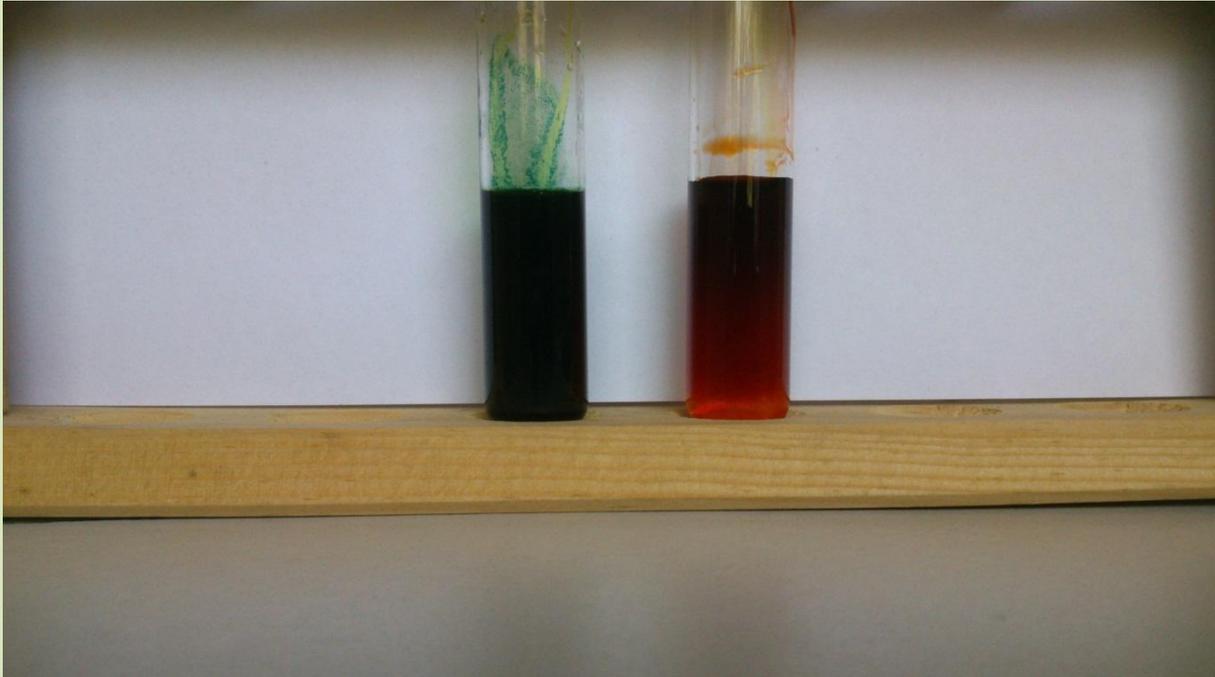
De izquierda a derecha: Hidróxido de cobre (II), $\text{Cu}(\text{OH})_2$; hidróxido de níquel (II), $\text{Ni}(\text{OH})_2$; hidróxido de hierro (III), $\text{Fe}(\text{OH})_3$; hidróxido de cobalto (II), $\text{Co}(\text{OH})_2$; hidróxido de bario, $\text{Ba}(\text{OH})_2$. (Todos son insolubles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

Detección de hierro



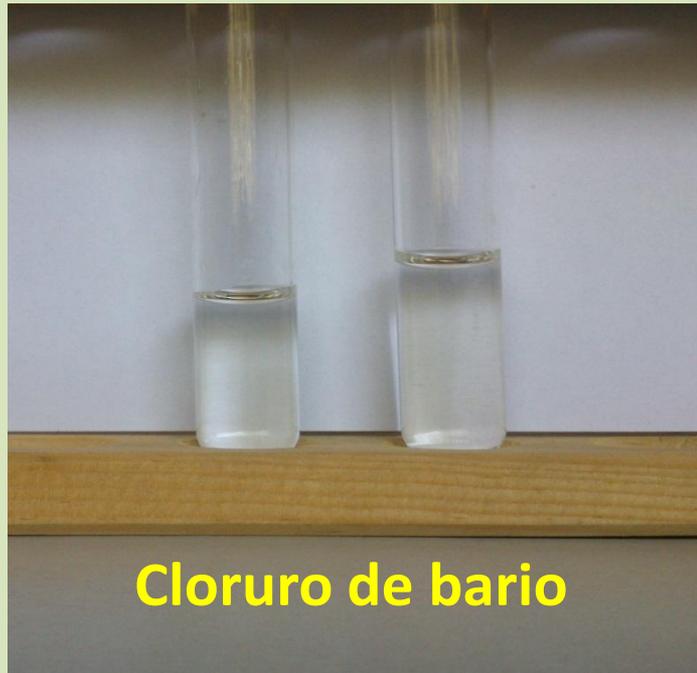
Nitrato de hierro (III), $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

Detección de hierro

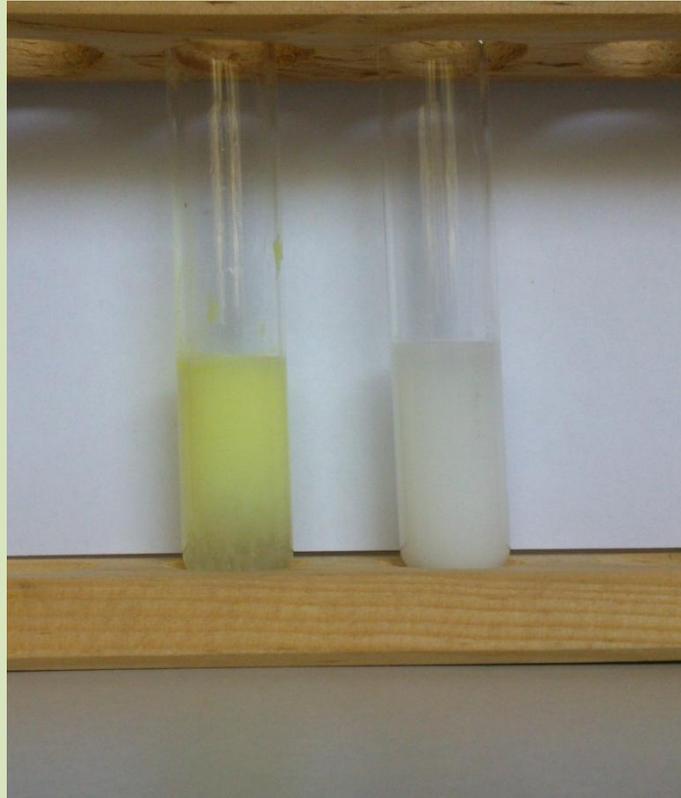


Izquierda, ferrocianuro de hierro (III), azul de prusia; derecha, tiocianato hierro (III) (rojo).

Compuestos de bario

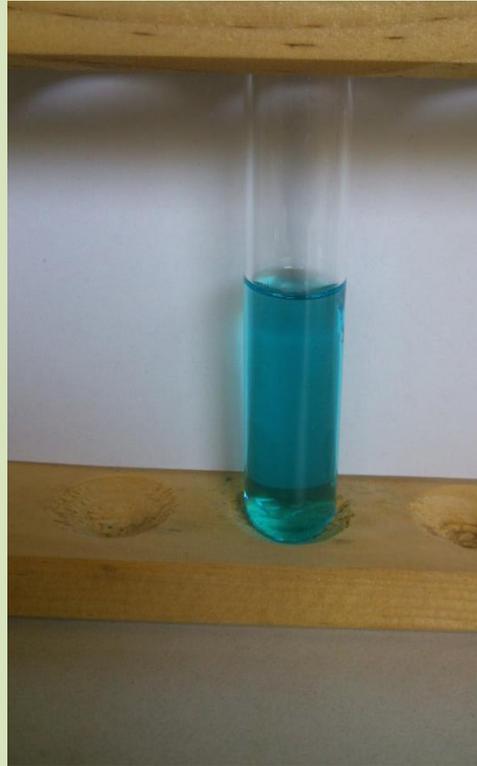


Compuestos de bario



**Izquierda, cromato de bario, BaCrO_4 ;
derecha, sulfato de bario, BaSO_4 .**

Compuestos de cobre

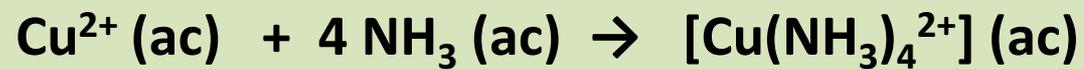


Cloruro de cobre (II)

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), HgI_2 (s), (naranja)

Compuestos de mercurio



Aplicando exceso de yoduro.

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

