

Reacciones de precipitación 5

Precipitación del Hg(II) y del Cu(II). Parte 1

Primeramente sobre una disolución de carbonato sódico, echamos unas gotas de disolución de cloruro de mercurio(II) (fig.1), formándose un precipitado marrón de carbonato de mercurio (II) (fig.2 y 3). Esta reacción es muy compleja, ya que depende en gran manera del pH. Pueden formarse un precipitado de $\text{HgCO}_3 \cdot 2\text{HgO}$, pasando a un precipitado amarillo naranja según la concentración de Hg(II). En la disolución dominan las especies Hg^{2+} , HgOH^+ , $\text{Hg}(\text{OH})_2$, HgHCO_3^+ y HgCO_3 . Véanse las fotos de las fig 4 y 5.



Fig.1



Fig.2



Fig.3(detalle)

Las reacciones químicas que se producen son

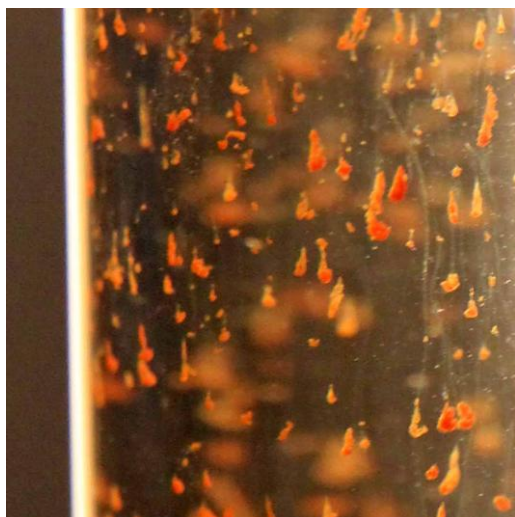
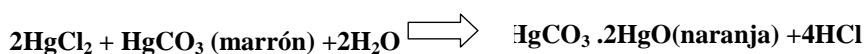


Fig.5(detalle)



Fig.4

Si después echamos una disolución de yoduro potásico surge un precipitado de yoduro de mercurio(II) de color naranja-amarillento (K_{ps} del $HgI_2=4,26 \cdot 10^{-11}$) diferente del anterior (Fig. 6, 7 y 8)



Fig.6



Fig.7



Fig 8

Las reacciones químicas que se producen son

