

## Reacciones de precipitación 6

### Precipitación del Hg(II) y del Cu(II). Parte 2

Primeramente sobre una disolución de carbonato sódico, echamos unas gotas de disolución de cloruro de cobre(II) (fig.1), formándose un precipitado azul de carbonato de cobre (II) (fig.2 y 3).

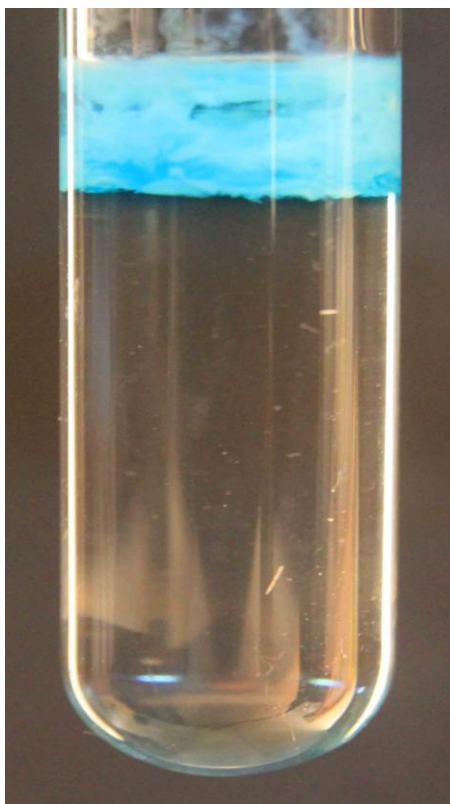


Fig.1



Fig.2

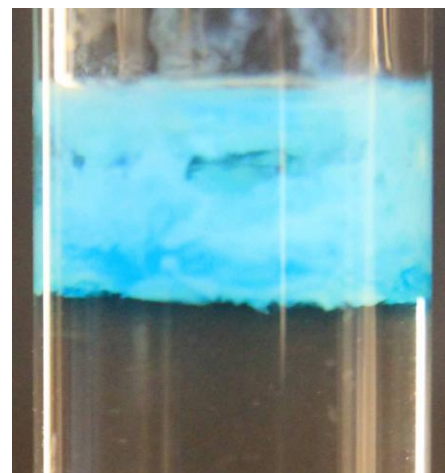
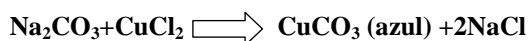


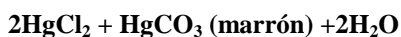
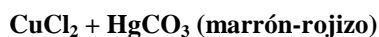
Fig.3(detalle)

Las reacciones químicas que se producen son

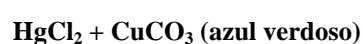


Si después echamos el  $\text{CuCl}_2$ , sobre la disolución de  $\text{HgCO}_3 / \text{HgI}_2$  (Precipitados 5), surge el precipitado azul de  $\text{CuCO}_3$ , ( $K_{ps}$  del  $\text{CuCO}_3 = 1,4 \cdot 10^{-10}$ ) separado del precipitado naranja de yoduro de mercurio(II)  $\text{HgI}_2$ , mas denso, pasando a color verdoso por combinación de colores ( Fig. 4, 5 , 6, 7 ).

En este caso en el tubo de ensayo existen ( véase la práctica anterior)



También se va a producir la reacción:



Por otra parte, la hidrólisis del carbonato va a producir, burbujas de dióxido de carbono, como se aprecia en la fig 8.

En el fondo de los tubos permanece el carbonato de mercurio, mas denso (fig.9 y 10)



Fig.4

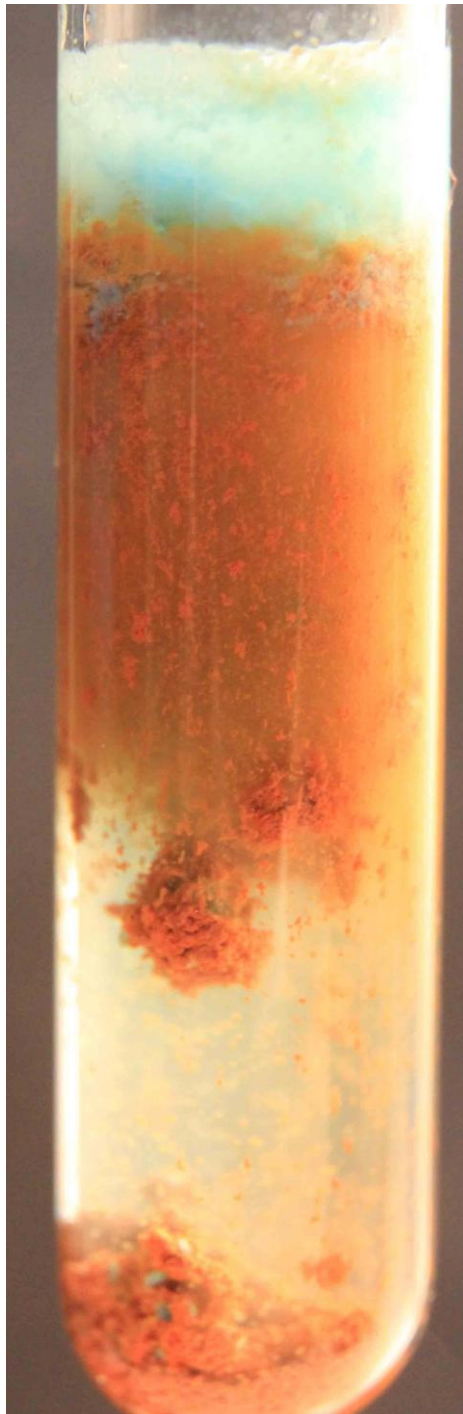


Fig.5



Fig.6



Fig 7



Fig.8(detalle)

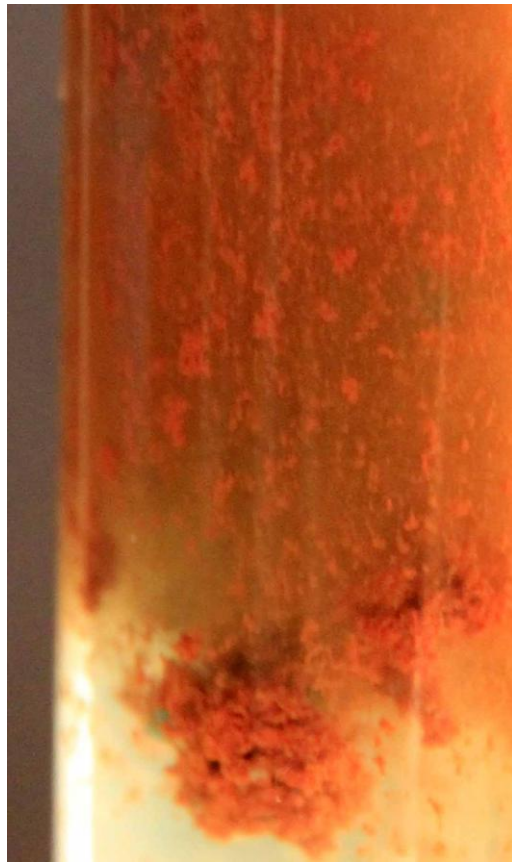


Fig.9( detalle)

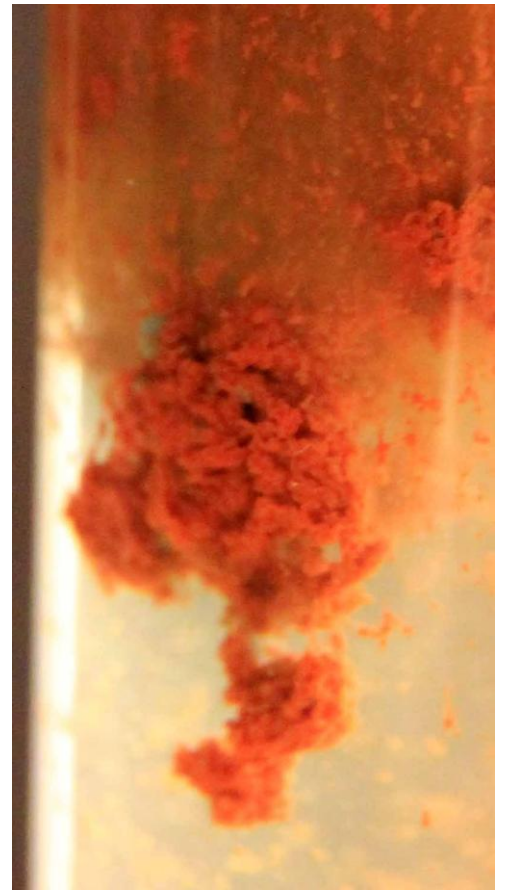


Fig.10(detalle)