

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

10. Yodomercuriatos (2)

Cloruro de mercurio(II) y yoduro potásico+hidróxido amónico

Partimos de una gota de cloruro de mercurio y otra yoduro potásico disuelto en hidróxido amónico (fig.1) . Rápidamente se produce un precipitado rojo anaranjado de $(\text{NH}_4)_2\text{HgI}_4$, que se extiende a las dos gotas (fig.2-5). Se le agrega una gota de $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$ produciéndose un nuevo precipitado, esta vez blanco amarillento (fig.6- 8).



Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

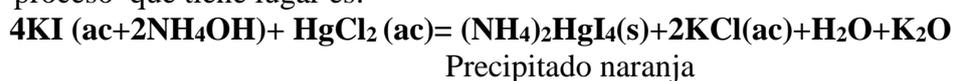


Fig.2

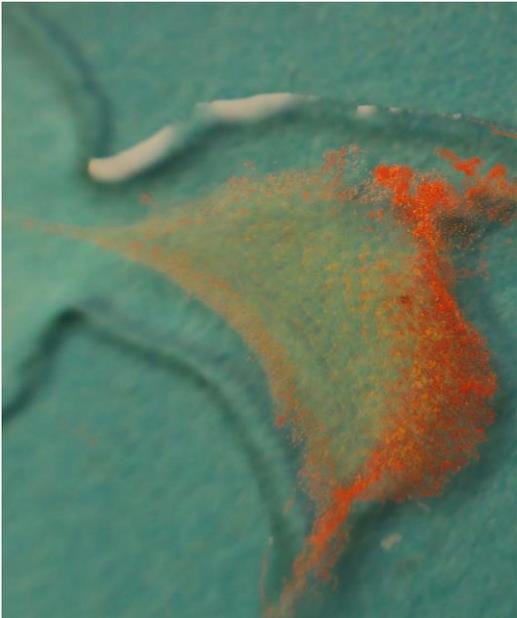


Fig.3

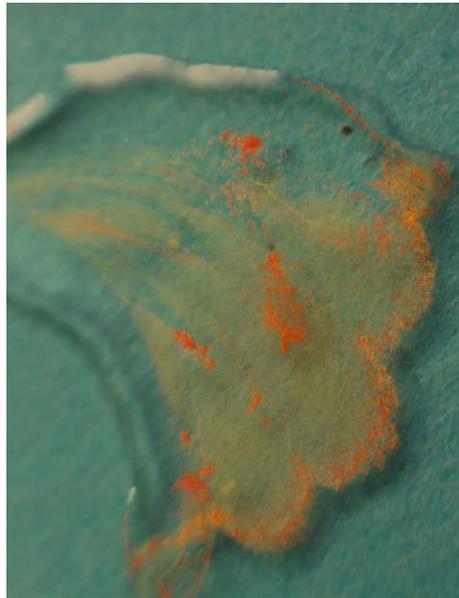


Fig.4

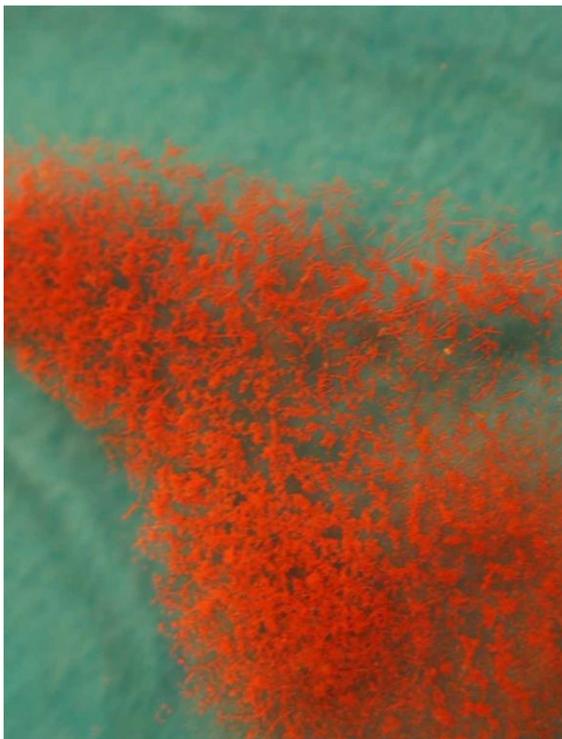


Fig.5(se le agrega mas KI)



Fig.6

Se le agrega una gota de nitrato de estroncio
 $(\text{NH}_4)_2\text{HgI}_4(\text{s}) + \text{Sr}(\text{NO}_3)_2(\text{ac}) = \text{SrHgI}_4(\text{s}) + 2(\text{NH}_4)\text{NO}_3$

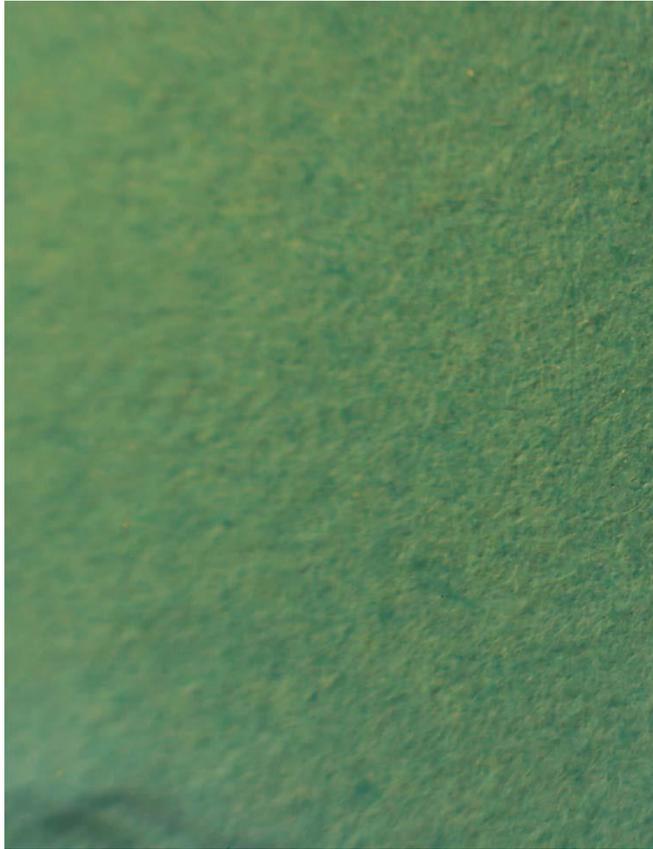


Fig.7 (se forma un precipitado amarillento)



Fig.8