

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

9. Yodomercuriados (1)

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.2-8). Se le agrega una gota de BaCl_2 produciéndose un nuevo precipitado cristalino, esta vez blanco (fig.9- 11).

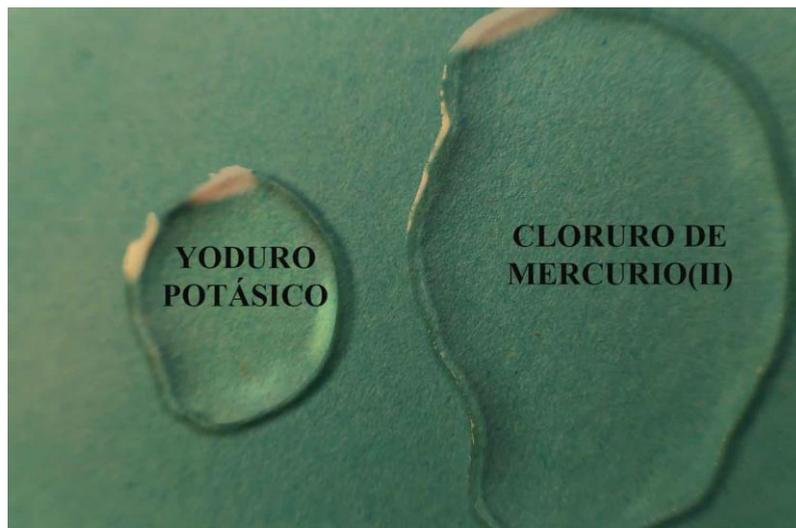


Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

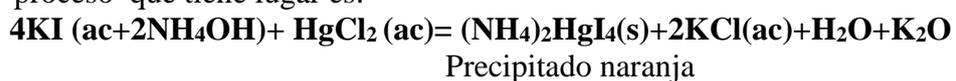


Fig.2



Fig.3



Fig.4 (ampliación y detalle)

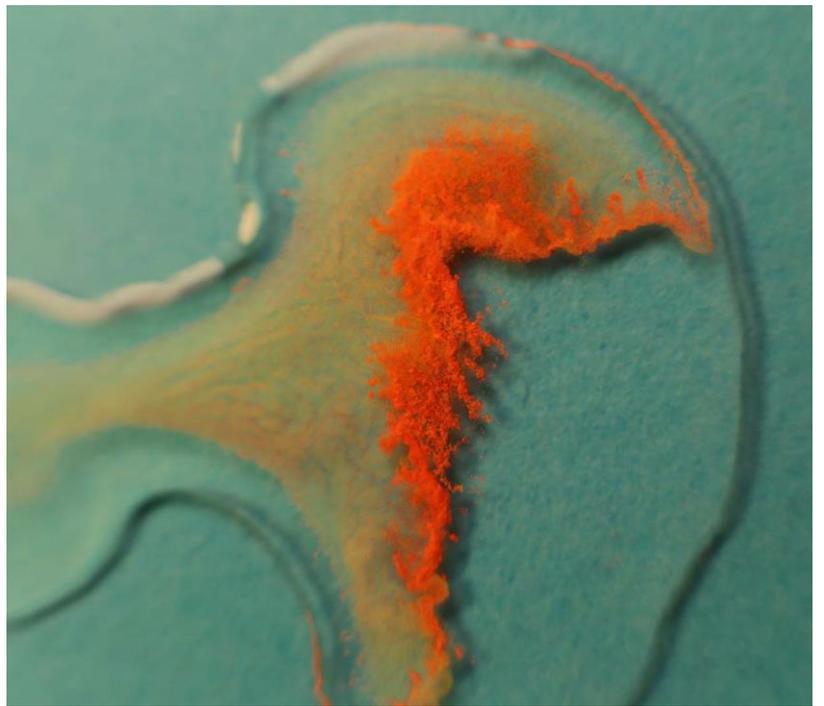


Fig.5

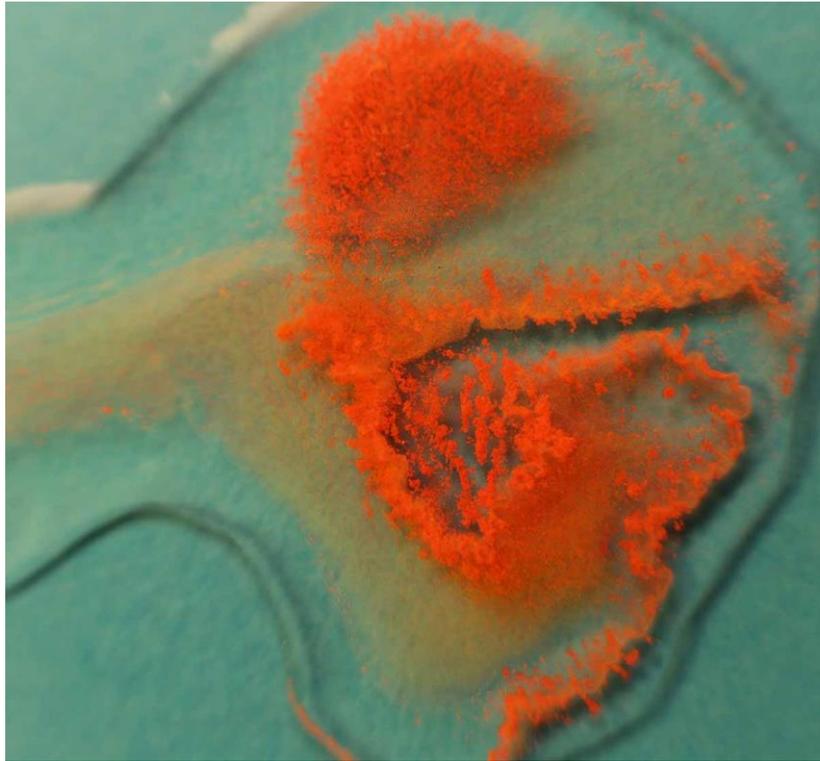


Fig.6

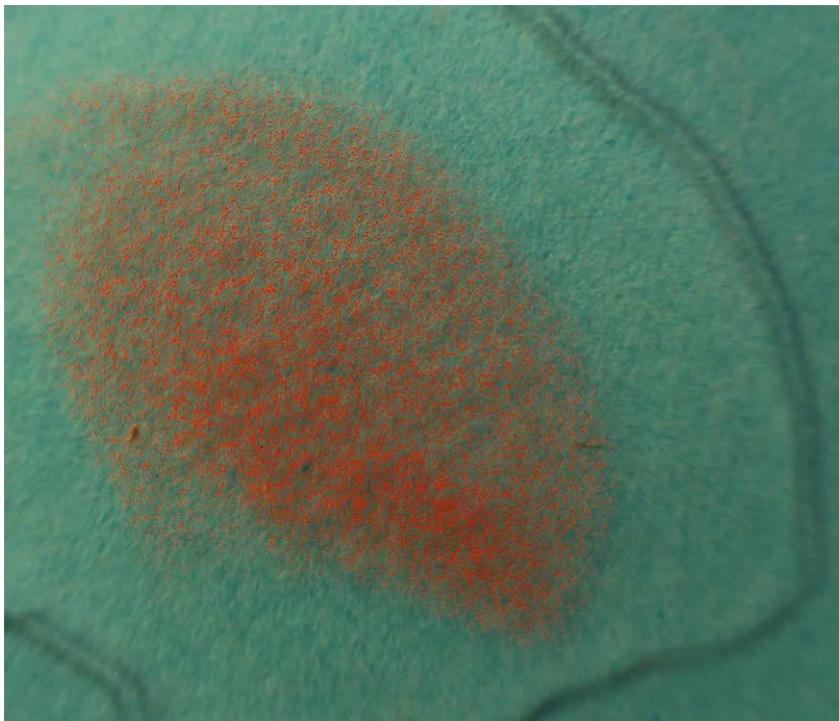


Fig .7



Fig.8 (se le agrega una gota de BaCl_2)
 $(\text{NH}_4)_2\text{HgI}_4(\text{s}) + \text{BaCl}_2(\text{ac}) = \text{BaHgI}_4(\text{s}) + 2(\text{NH}_4)\text{Cl}$
Precipitado blanco



Fig.9



Fig.10



Fig.11