

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

11. Yodomercuriatos (3)

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.2-4). Se le agrega una gota de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ produciéndose un nuevo precipitado, esta vez amarillento (fig.5- 7).

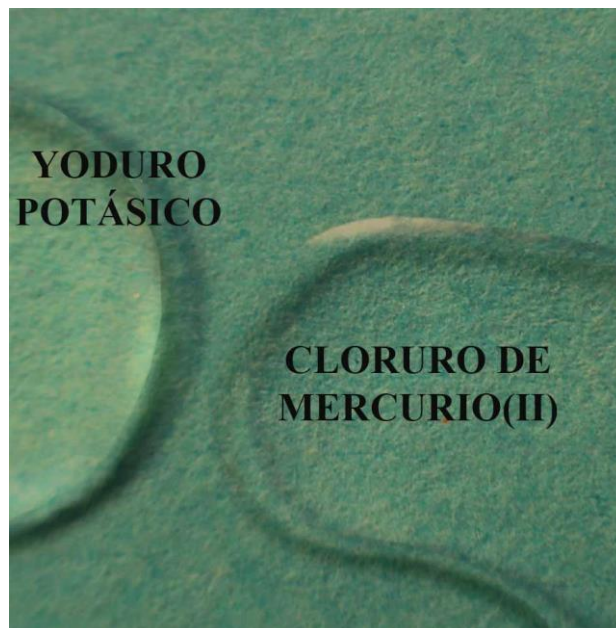


Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

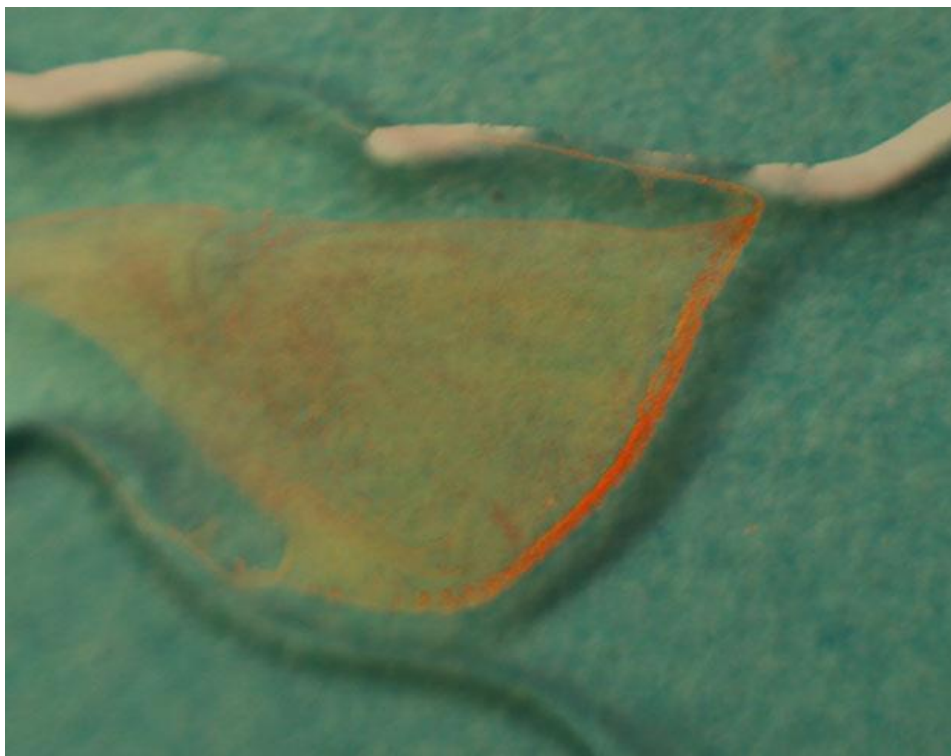
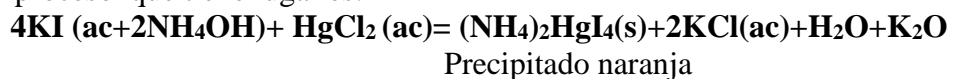


Fig.2

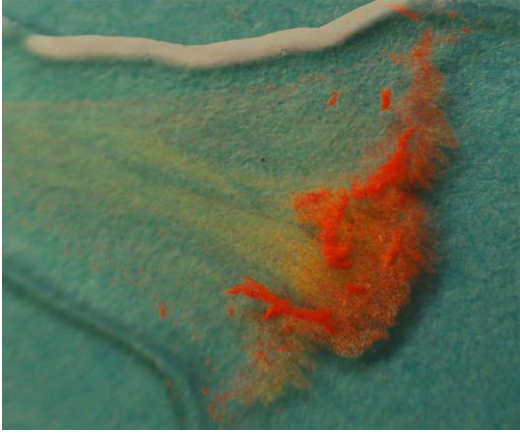


Fig.3

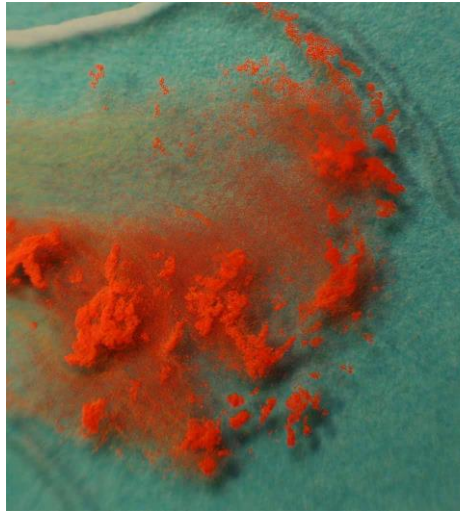


Fig.4



Fig.5(se le agrega una gota de nitrato de Plomo(II)
Se forma un precipitado amarillento
 $(\text{NH}_4)_2\text{HgI}_4(\text{s}) + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{ac}) = \text{PbHgI}_4(\text{s}) + 2(\text{NH}_4)\text{NO}_3$



Fig.6

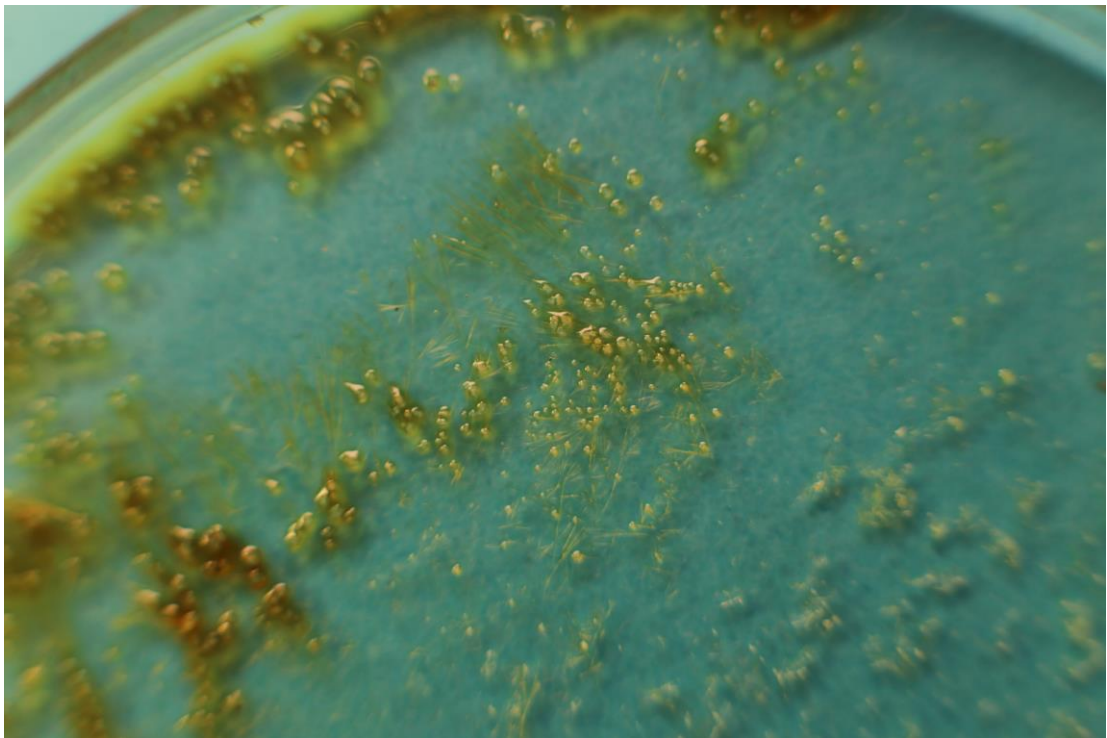


Fig.7