

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

12. Yodomercuriatos (4)

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

Partimos de una gota de cloruro de mercurio y cristales de yoduro potásico con una gota de 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:

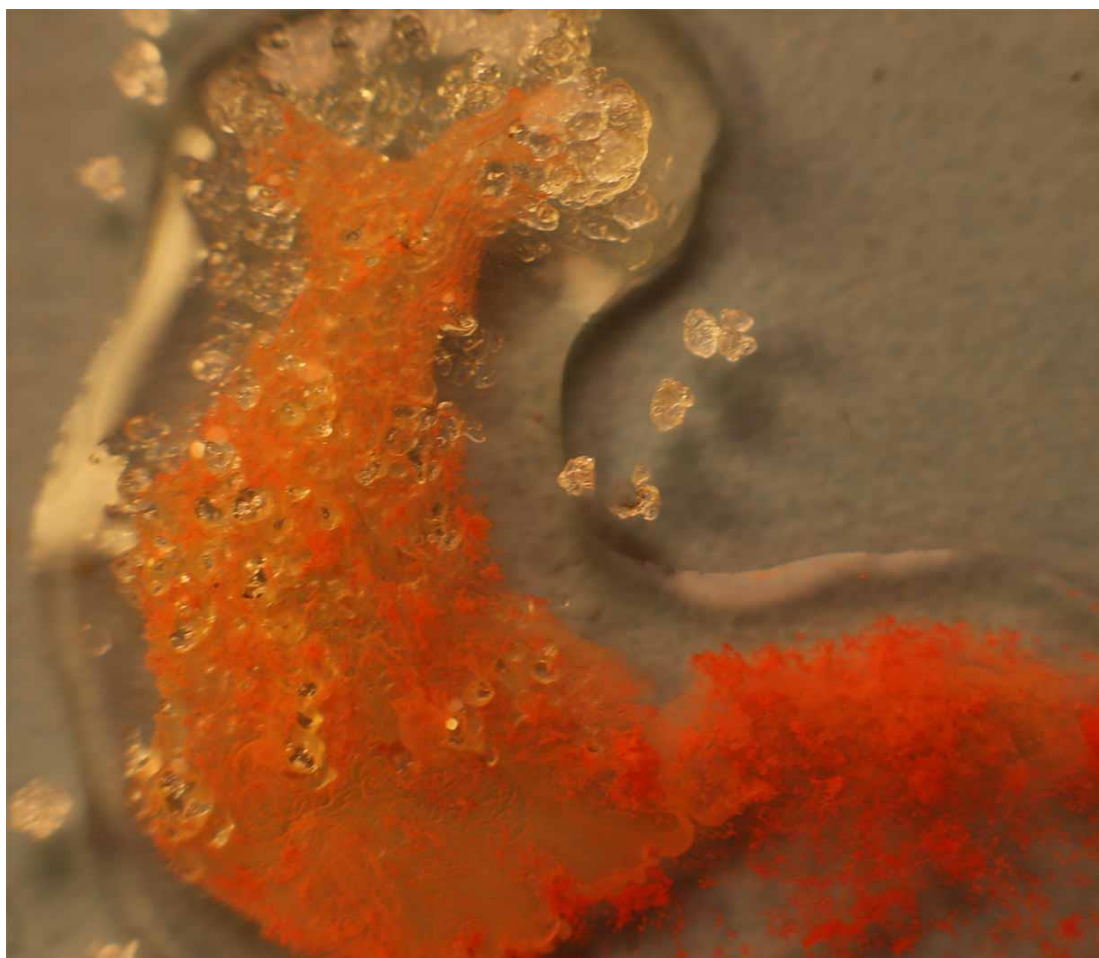
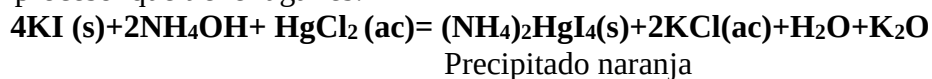


Fig.2



Fig.3



Fig.4

Se le agrega unos cristales de sulfato de cobre(II) que tardan en disolverse
 $(\text{NH}_4)_2\text{HgI}_4(\text{s}) + \text{CuSO}_4(\text{s}) = \text{CuHgI}_4(\text{s}) + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 Precipitado azul verdoso

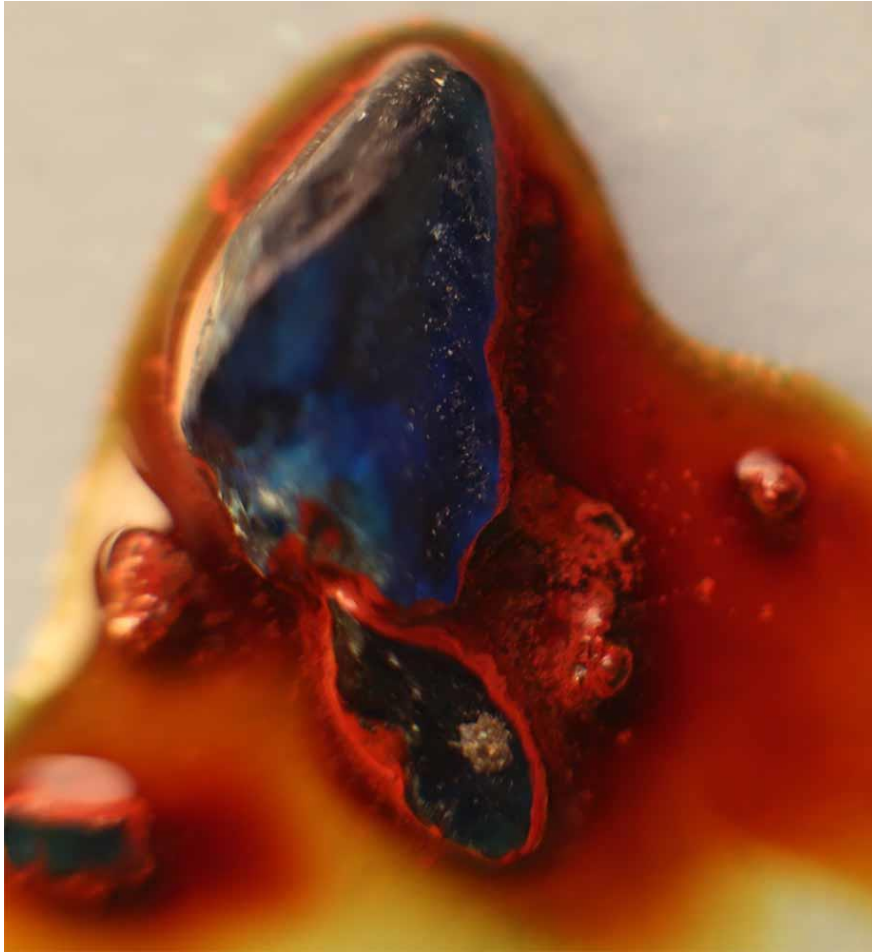


Fig.5

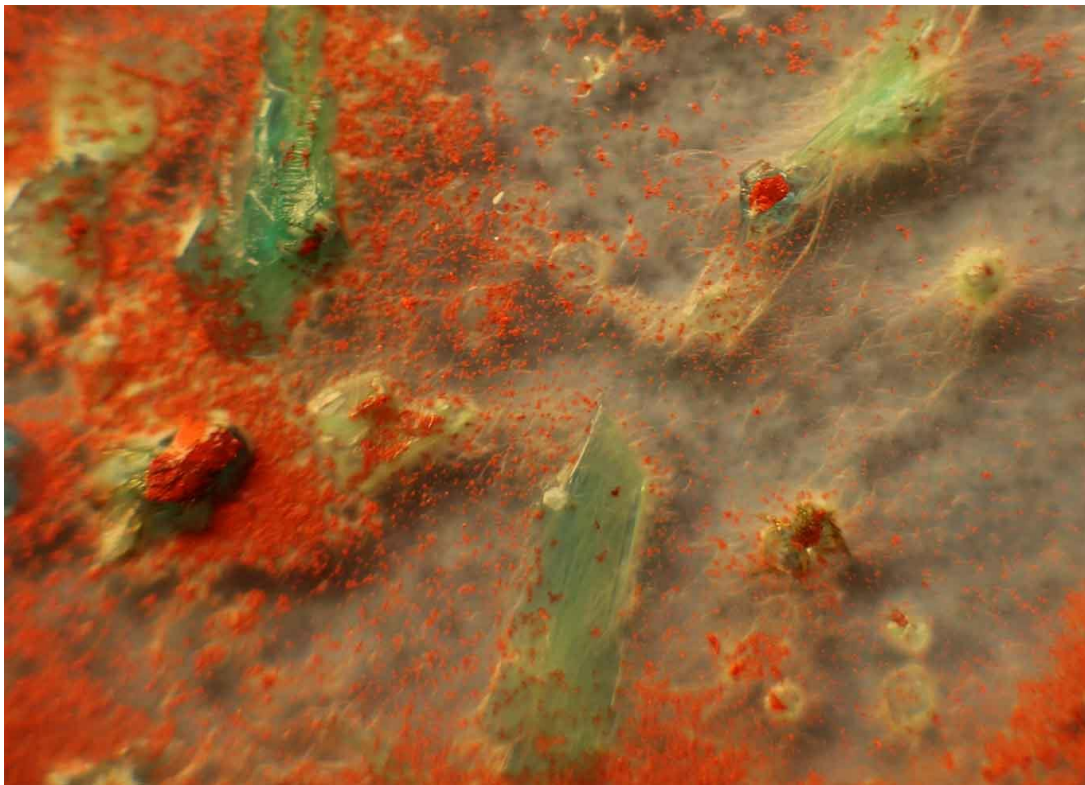


Fig .6

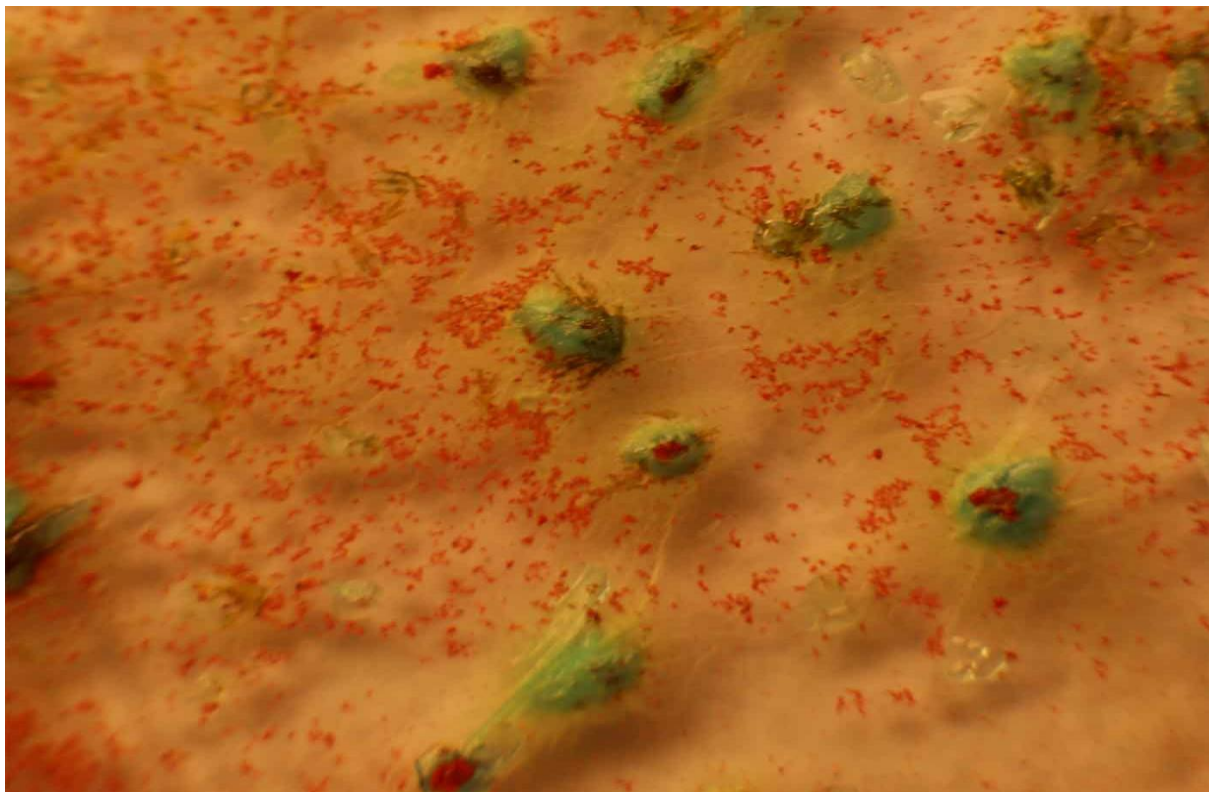


Fig.7

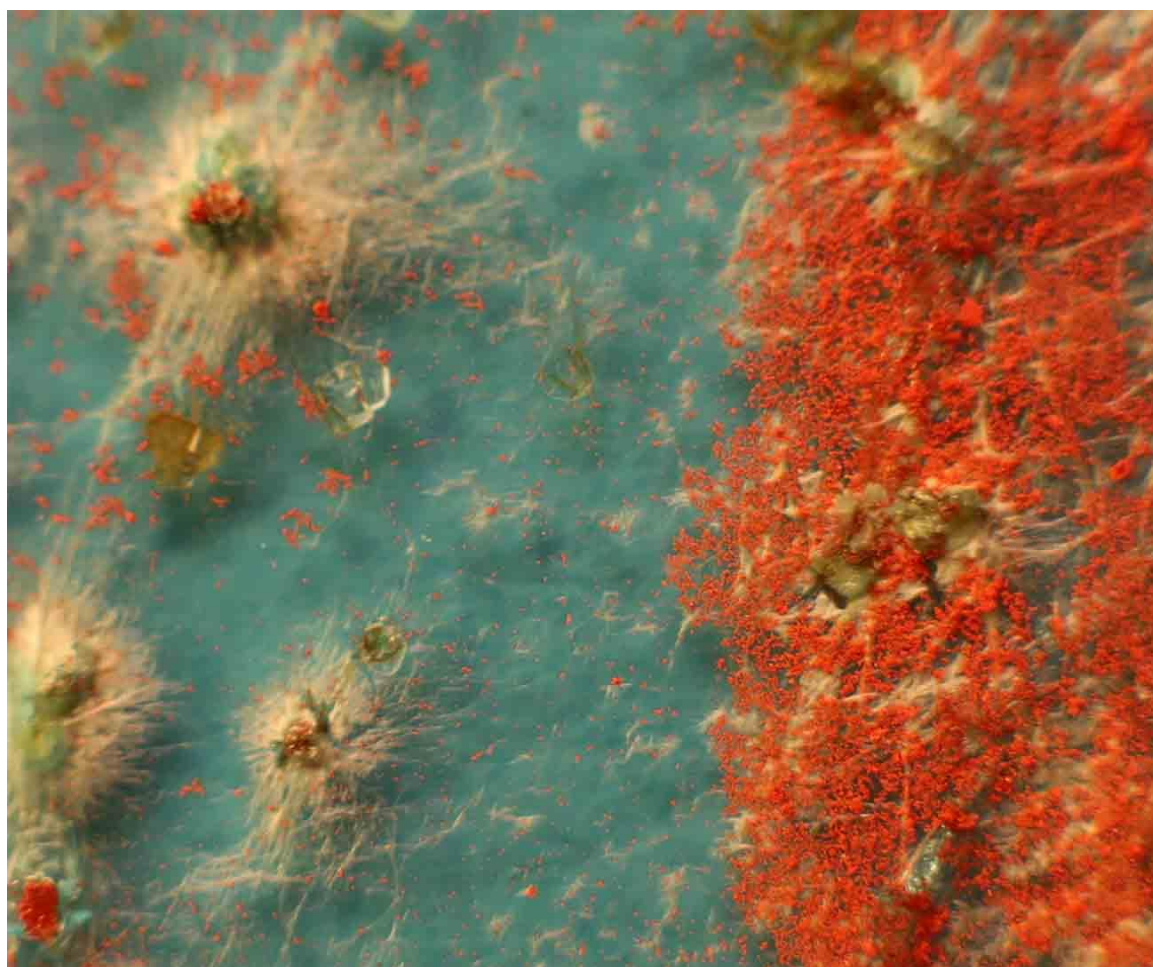


Fig.8

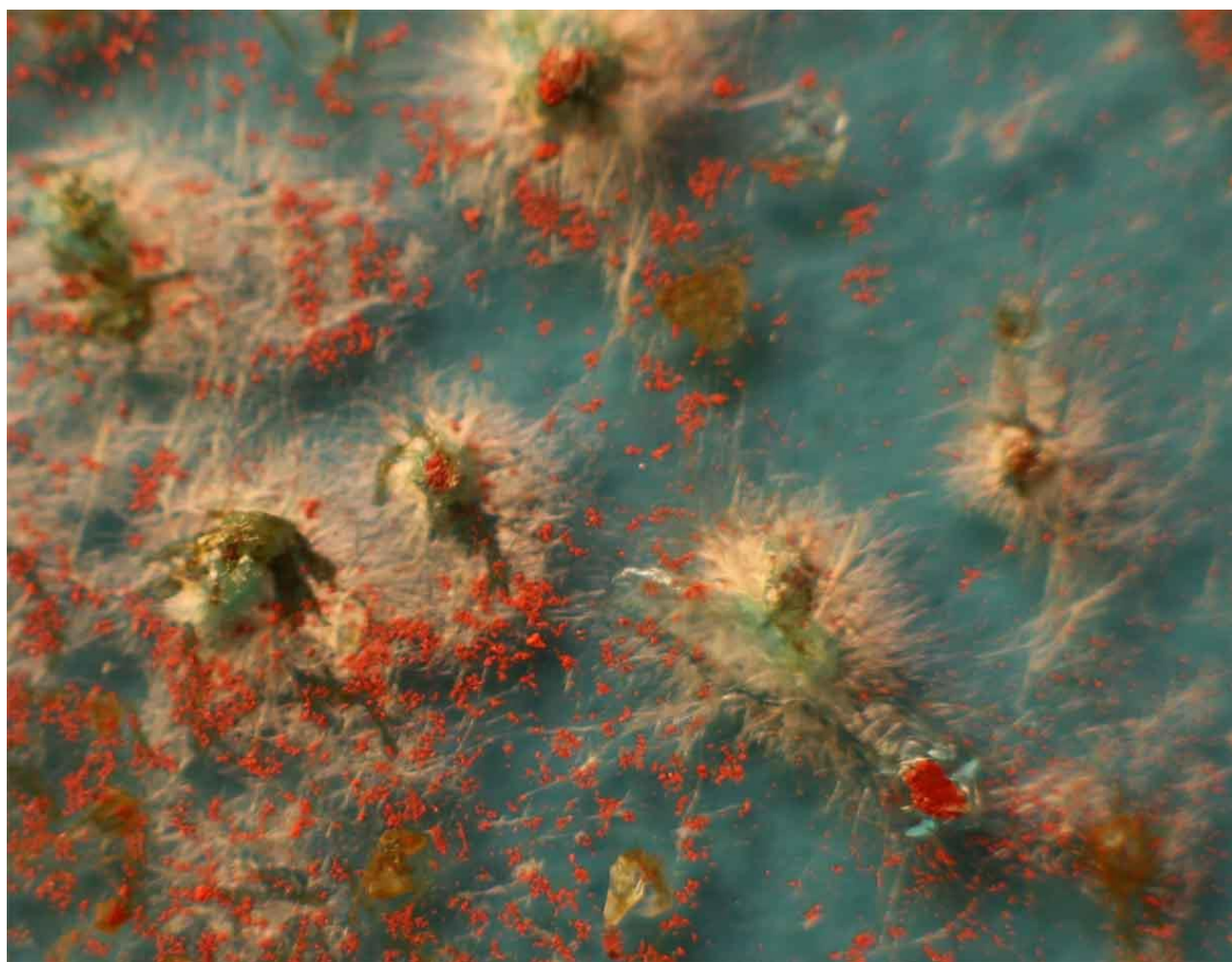


Fig.9