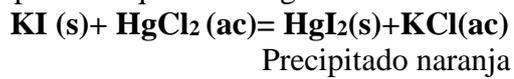


PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

2. Cloruro de mercurio(II) y yoduro potásico
Partimos de una gota de cloruro de mercurio y yoduro potásico (s) (fig.1). Hacemos que la disolución disuelva parcialmente los cristales (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado amarillento de HgI_2 ($K_{ps}=2,9 \cdot 10^{-29}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-8).

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado naranja



Fig.1



Fig.2



Fig.4

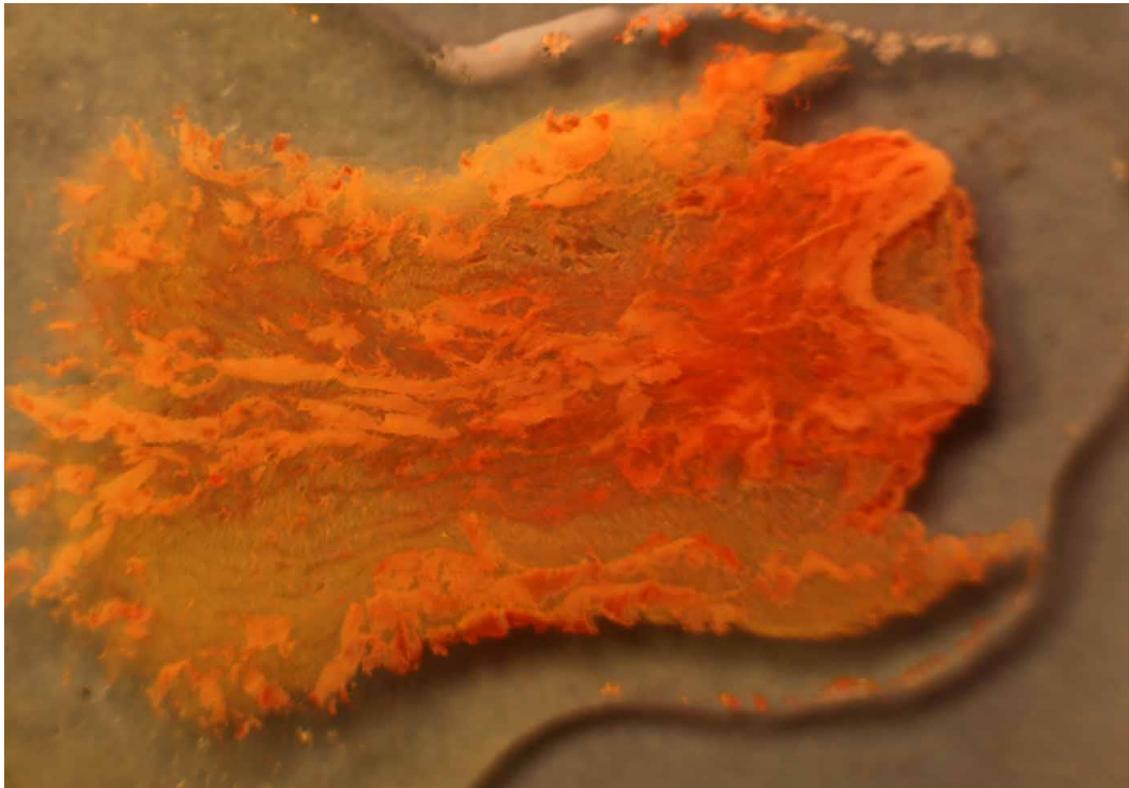


Fig.5 (ampliación y detalle)



Fig.6
Al agregar nuevos cristales de KI



Fig 7

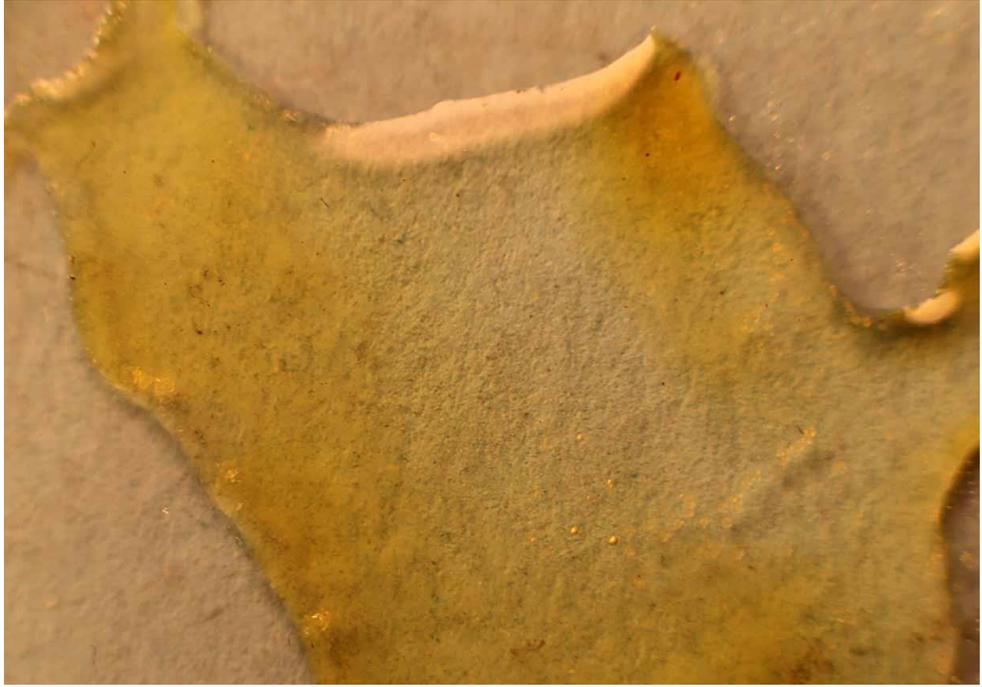


Fig.8