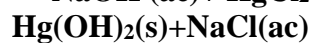
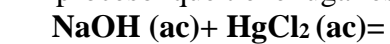


PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

7. Cloruro de mercurio(II) y hidróxido sódico
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 $\text{Hg}(\text{OH})_2$ ($K_{ps}=3,6 \cdot 10^{-26}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-10).

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado naranja



Fig.1



Fig.2



Fig.3

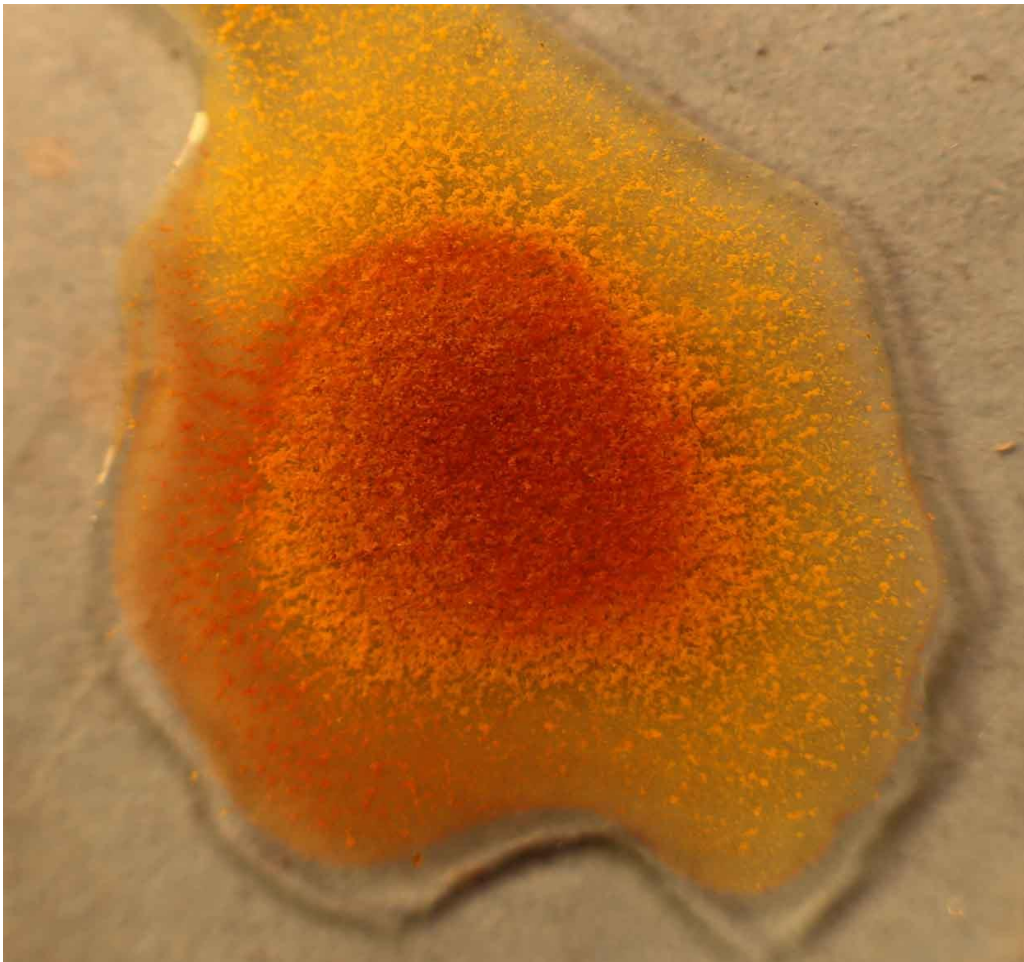


Fig.4 (ampliación y detalle)



Fig.5

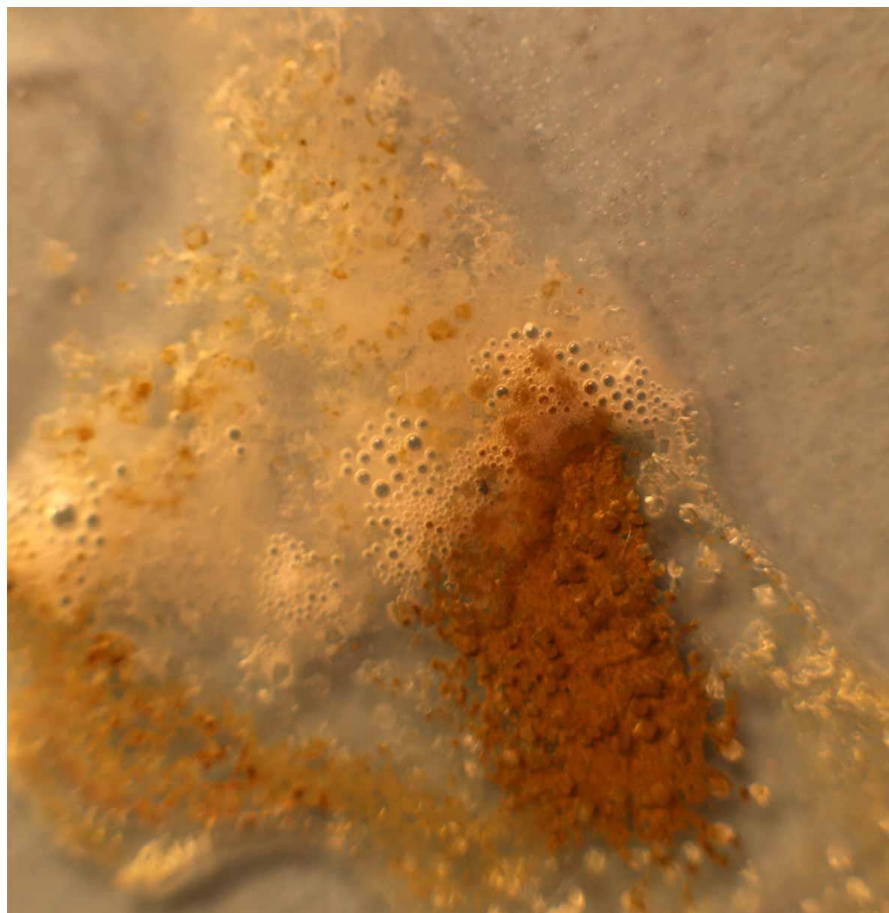


Fig 6



Fig.7

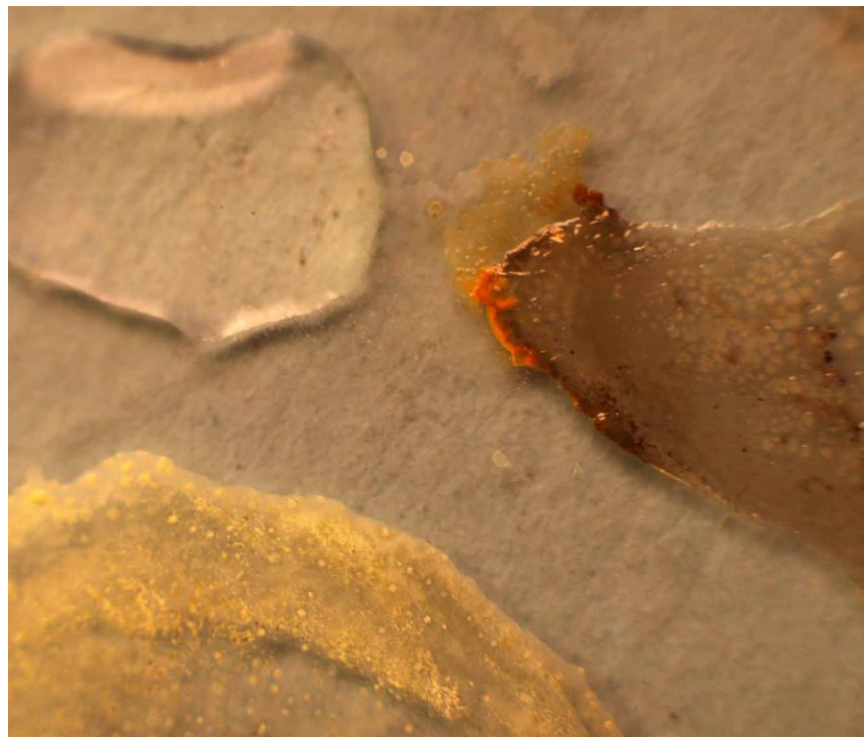


Fig.8 (Agregando mas NaOH)

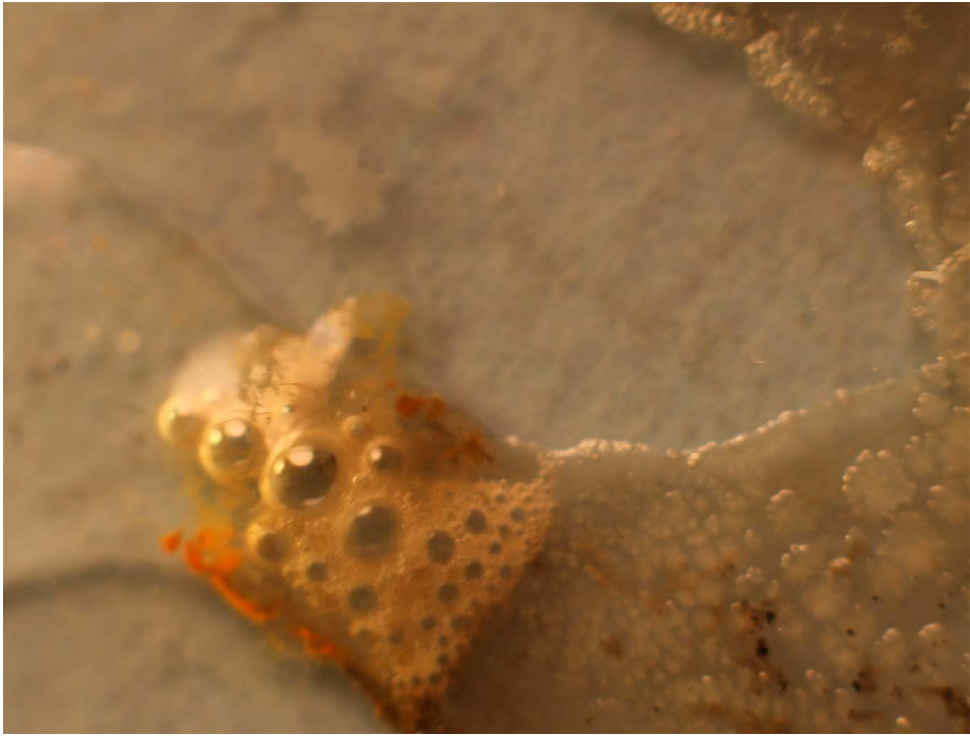


Fig.9

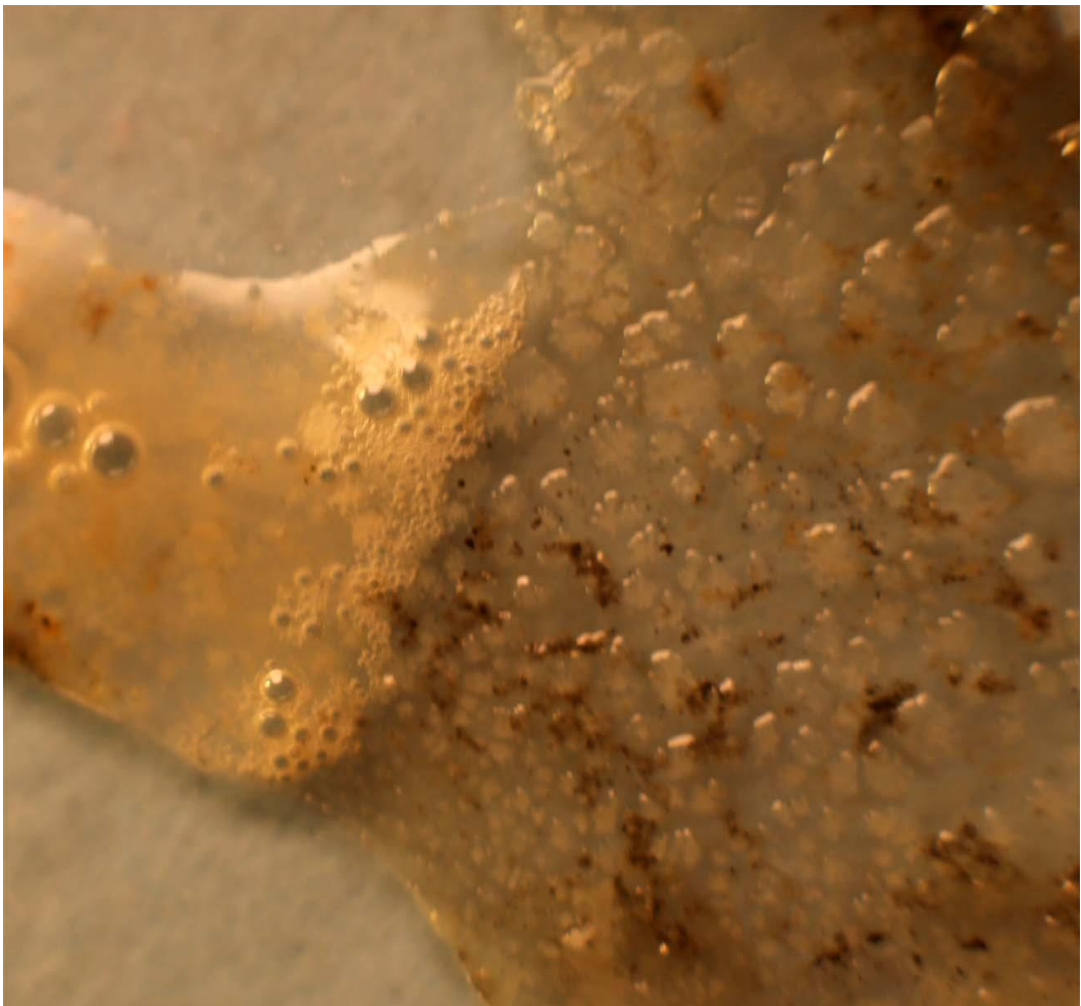


Fig.10