

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{1+}

2. Cloruro de mercurio(I) y sulfuro sódico

Partimos de 2 gotas de cloruro de mercurio (I) y sulfuro sódico disueltos en agua (fig.1). Los unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado oscuro de Hg_2S ($K_{ps}=2.10^{-50}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-6). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar formando una estructura granular. Al agregar una gota de Hg_2Cl_2 , se forma un precipitado marrón oscuro (fig.7-10)



Fig.1

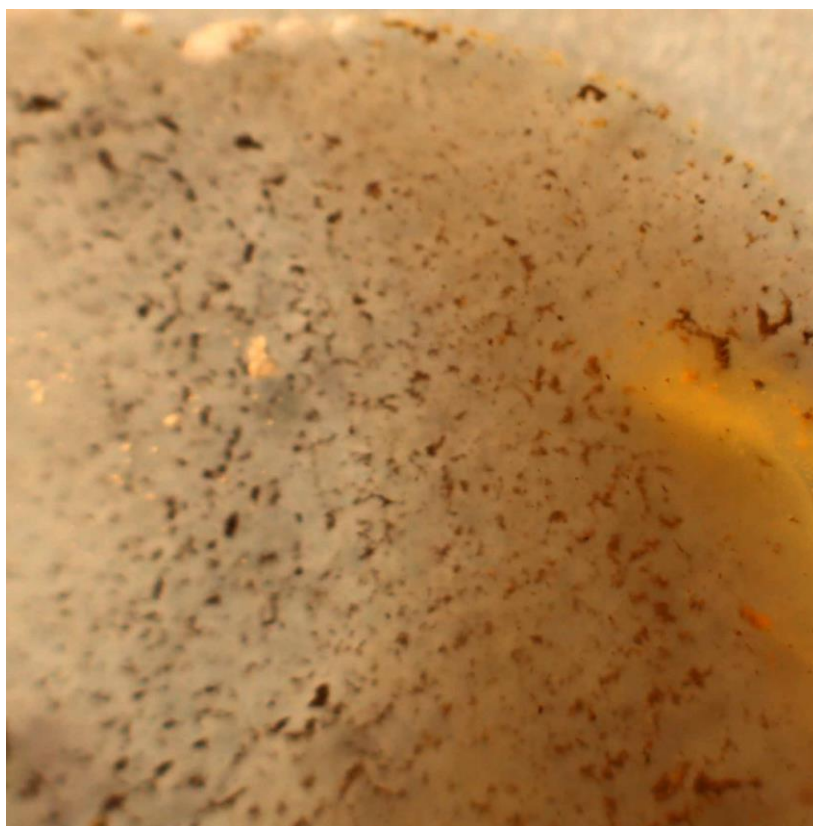
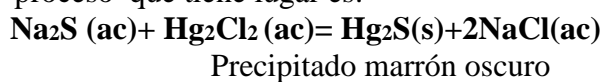


Fig.2

El proceso que tiene lugar es:



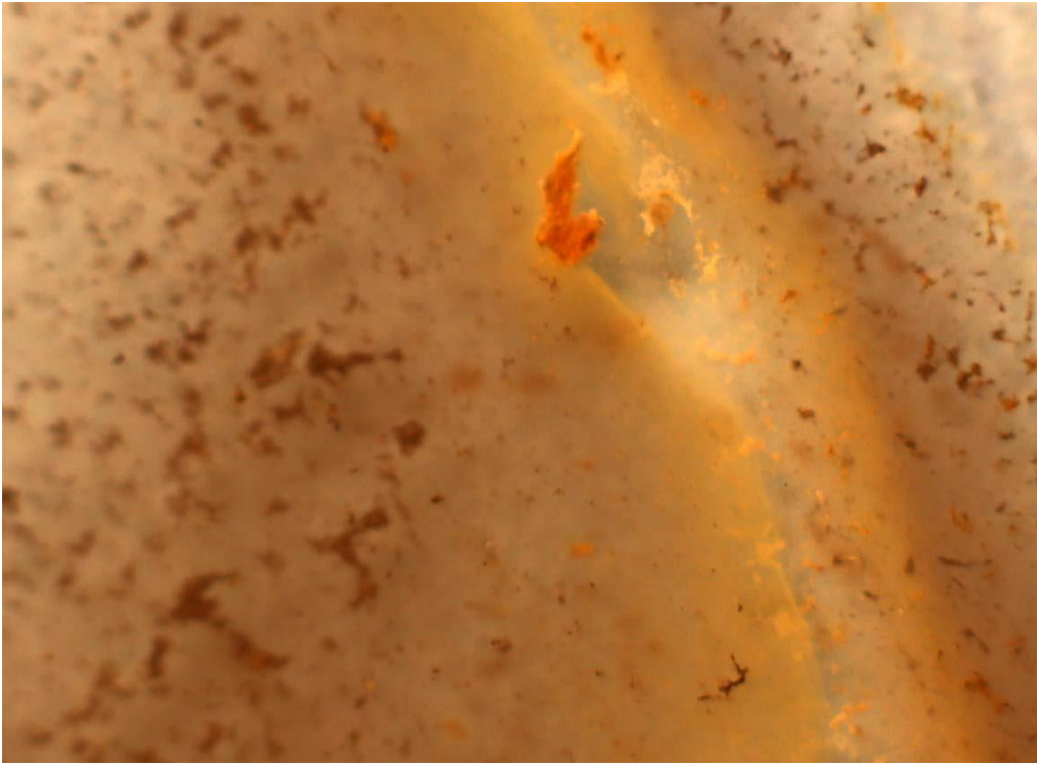


Fig.3



Fig.4



Fig.5

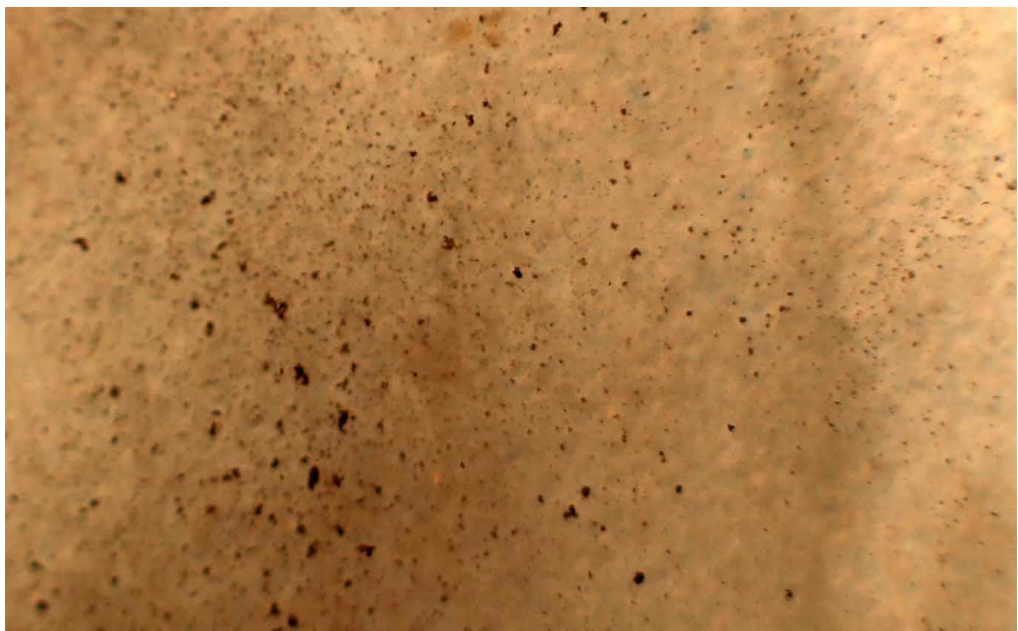


Fig.6

Al agregar una gota de Hg_2Cl_2 , aumenta el precipitado



Fig.7

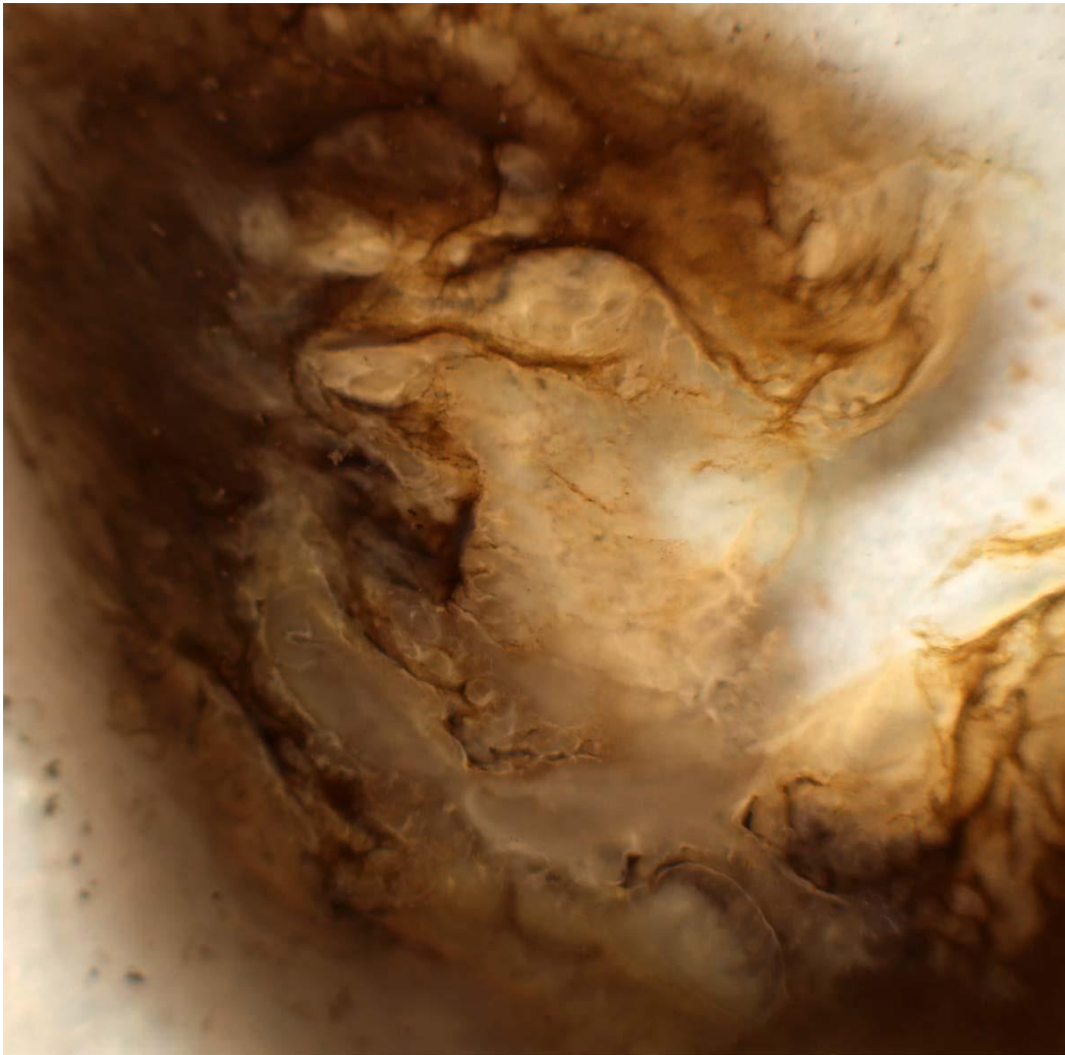


Fig.8

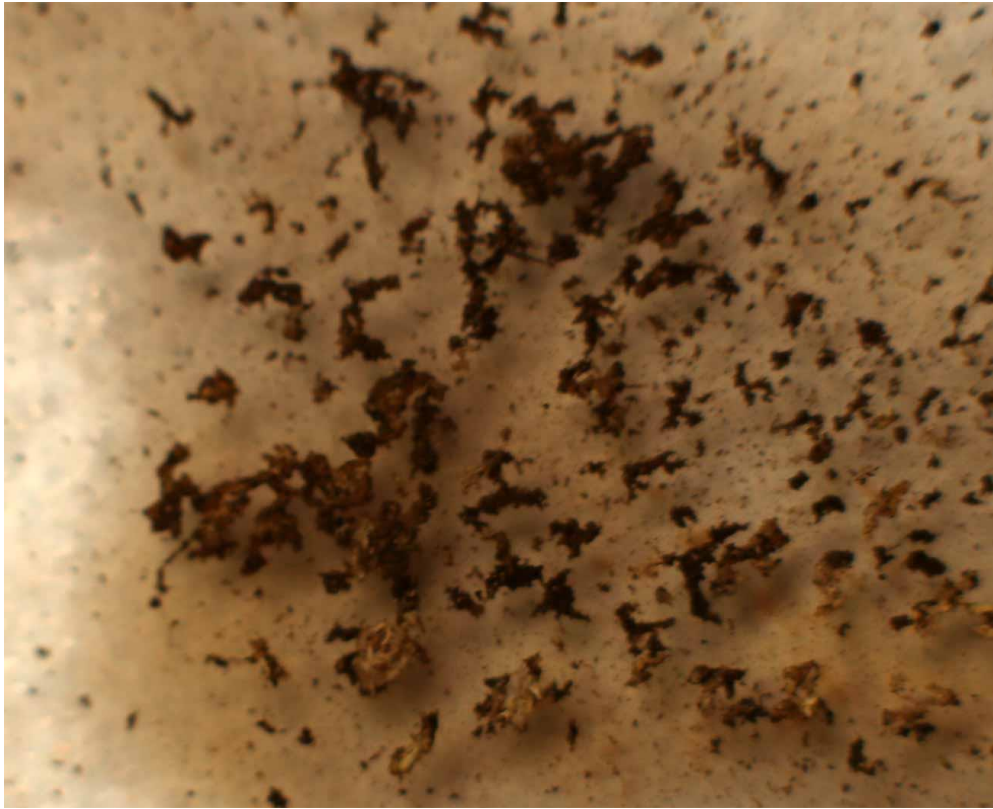


Fig.9

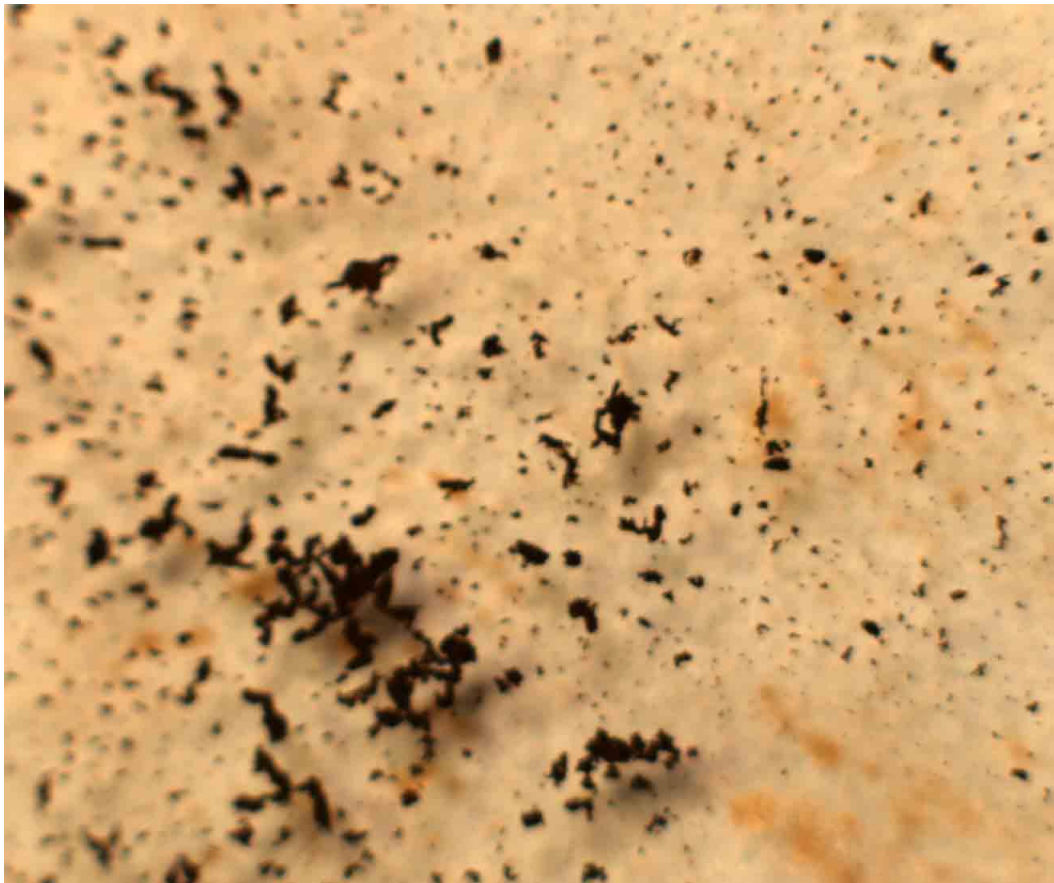


Fig.10