

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

2. Cloruro de mercurio(II) y carbonato sódico
Partimos de una gota de cloruro de mercurio y carbonato sódico(s) (fig.1). Hacemos que la disolución disuelva parcialmente los cristales (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado amarillento de HgCO_3 ($K_{ps}=3,6 \cdot 10^{-17}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-8).

El proceso que tiene lugar es:

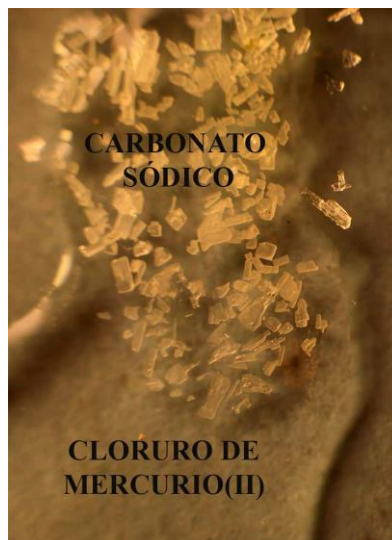
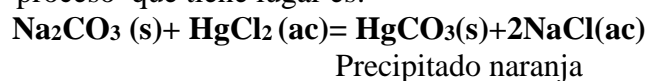


Fig.1



Fig.2



Fig.3



Fig.4



Fig.5
Se oscurece con el tiempo

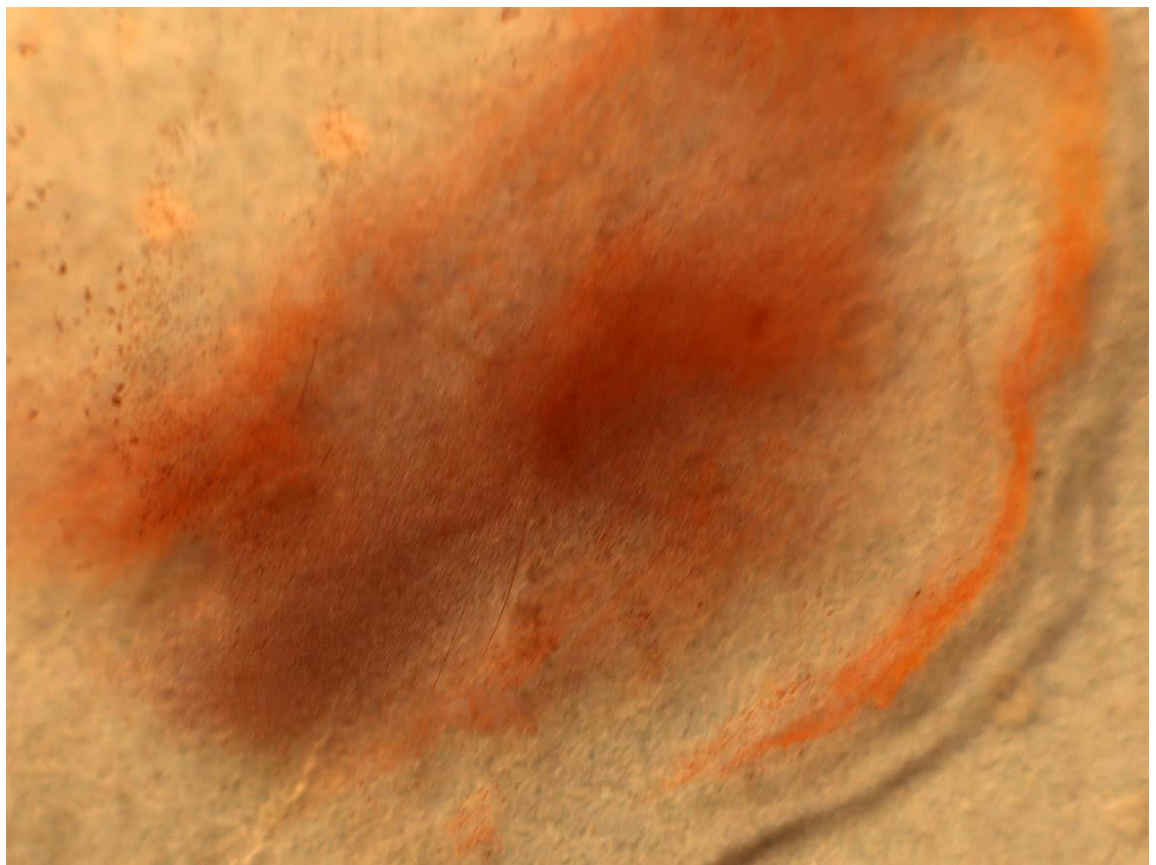


Fig 6



Fig.7 (un día después)

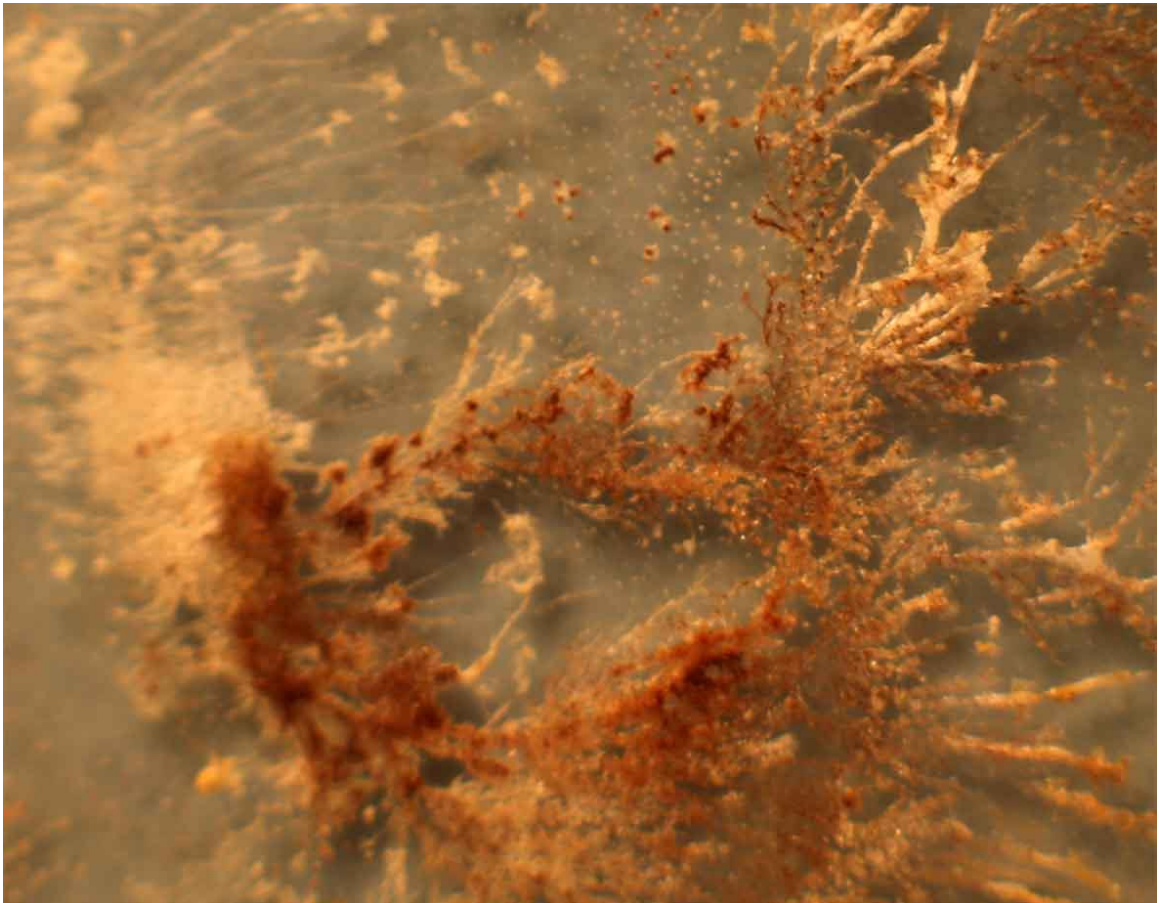


Fig.8

**ÁCIDO
CLORHÍDRICO d.**



Fig.9

Se e agrega una gota de ácido clorhídrico diluido



Fig.10

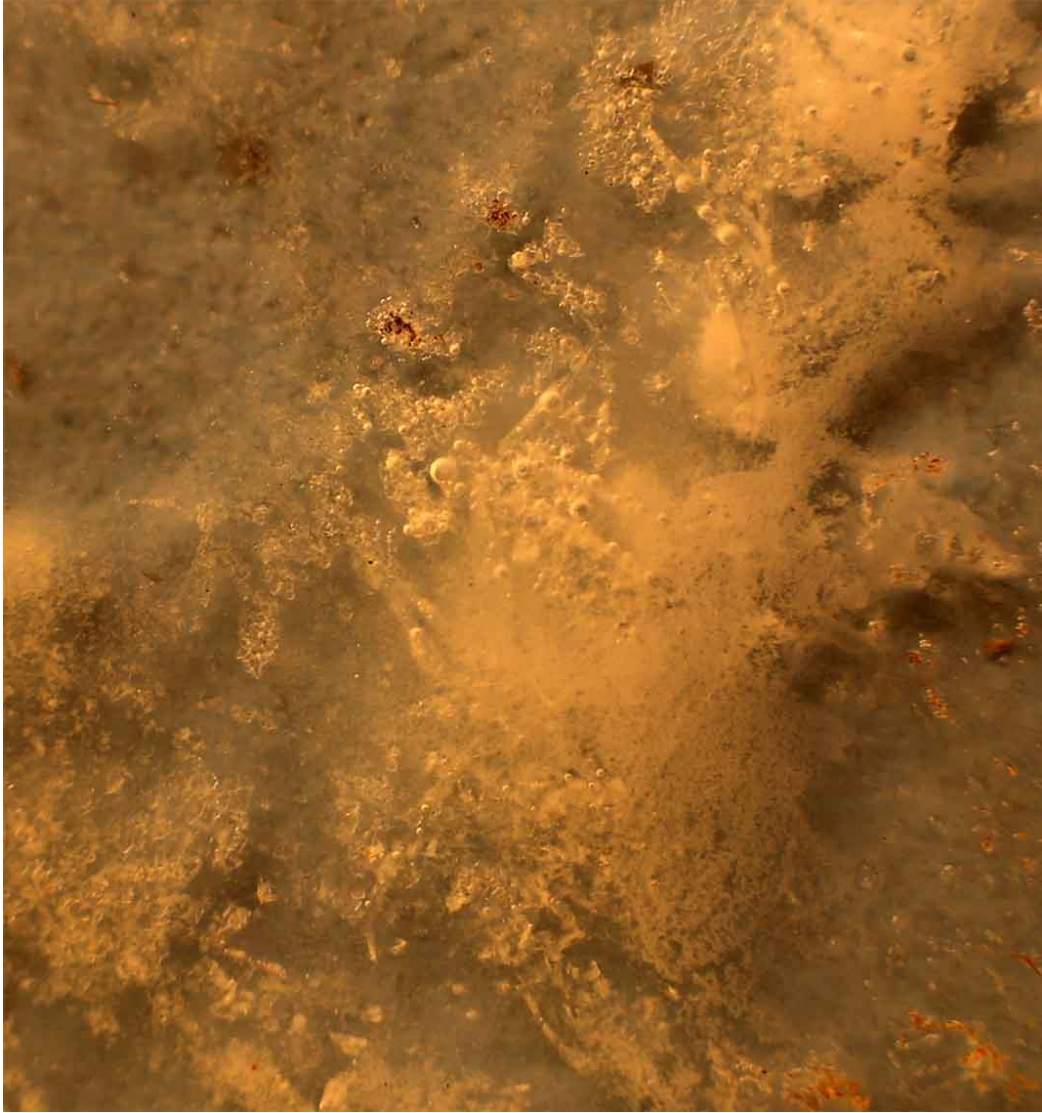


Fig.11