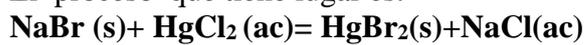


## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Hg}^{2+}$

8. Cloruro de mercurio(II) y bromuro sódico  
Partimos de una gota de cloruro de mercurio y bromuro sódico (s) (fig.1). Hacemos que la disolución disuelva parcialmente los cristales (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado amarillento de  $\text{HgBr}_2$  ( $K_{ps}=6,2 \cdot 10^{-20}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.3-6).

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado castaño-rojizo



Fig.1



Fig.2

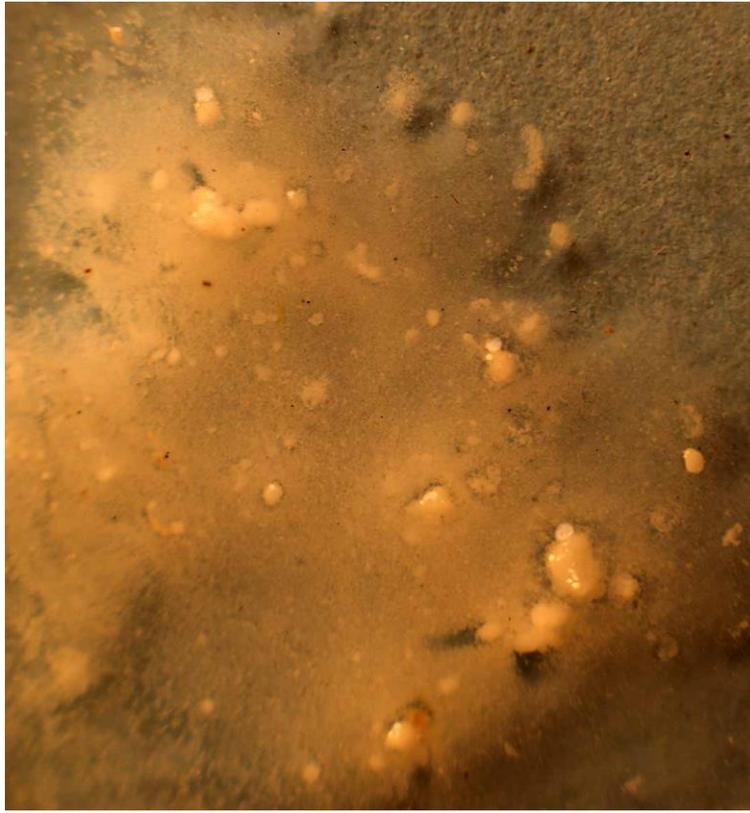


Fig.3



Fig.4

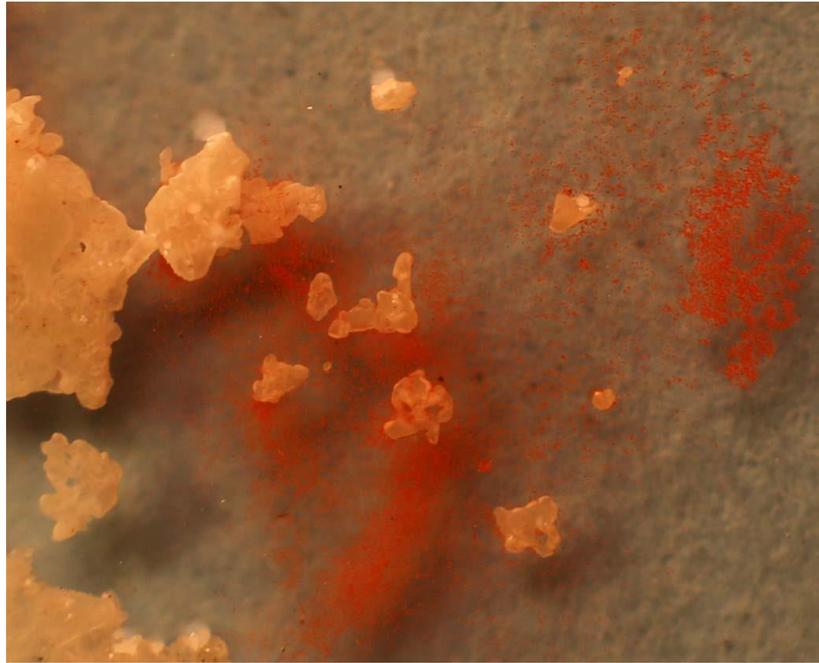


Fig.5  
Al agregar nuevos cristales de NaBr



Fig 6