

## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Ag}^{1+}$

7. Nitrato de plata y bromuro sódico. Solubilización del precipitado con hidróxido amónico  
Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e bromuro sódico disueltos en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado blanquecino de  $\text{AgBr}$  ( $K_{ps}=5,35 \cdot 10^{-13}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.3-6). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a oscurecerse por formación de óxido de plata marrón oscuro. Al agregar unas gotas de hidróxido amónico, el precipitado comienza a disolverse por formación de un complejo de plata amoniacal (fig 7-10). La última foto se hizo pasados varios días



Fig.1

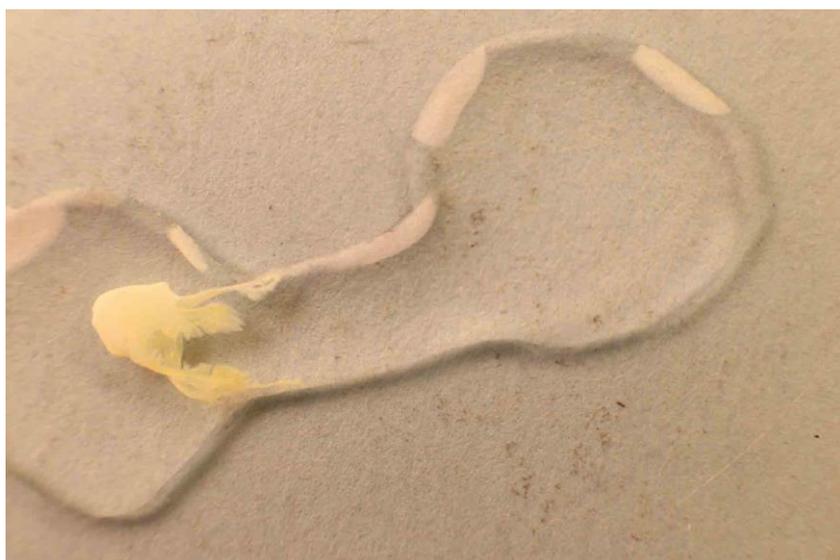


Fig.2



Fig.3



Fig4

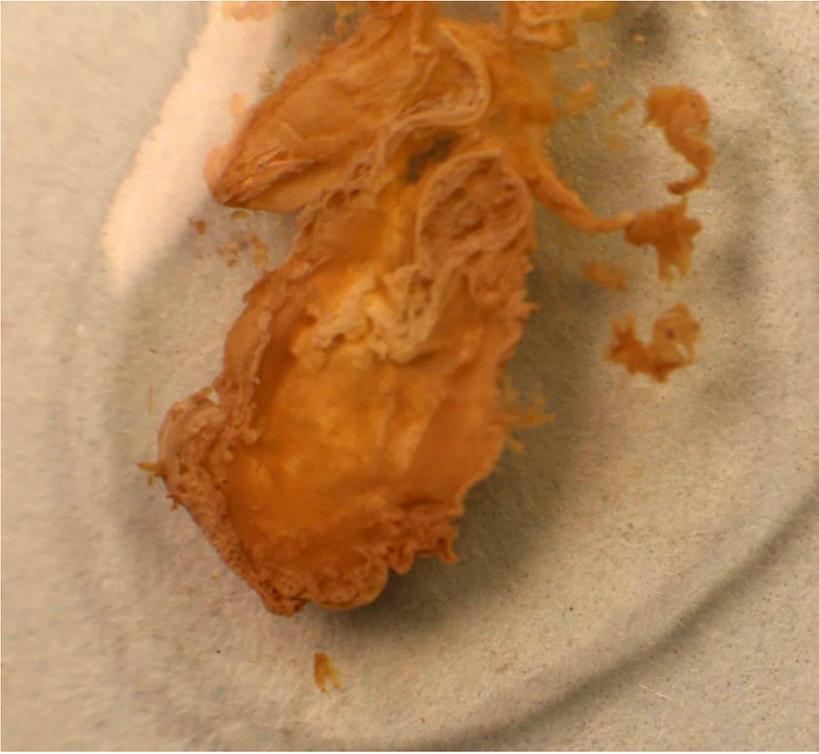


Fig.5



Fig.6

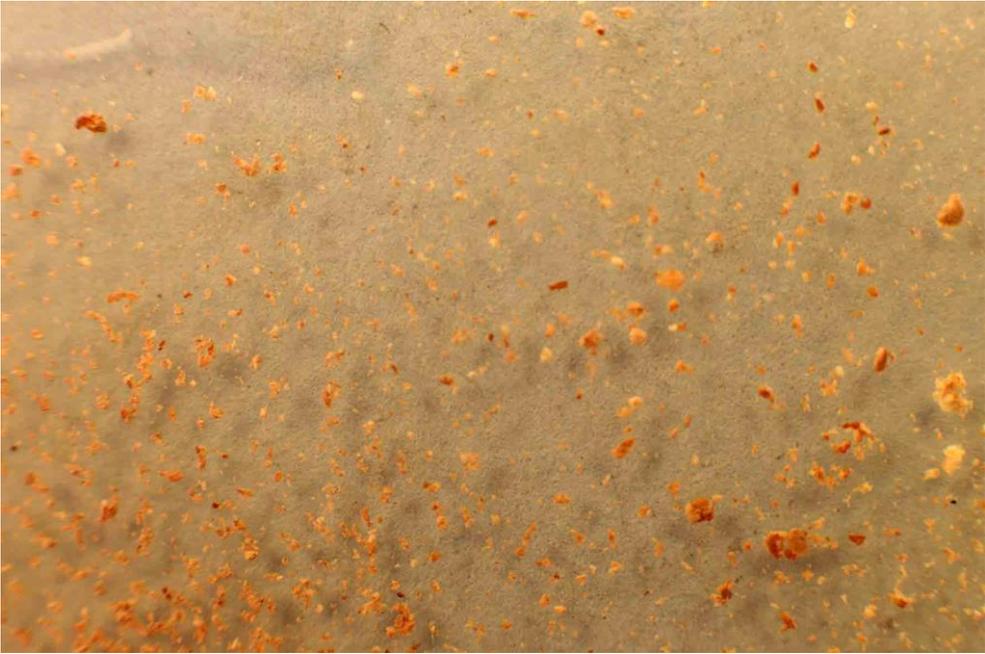


Fig.7

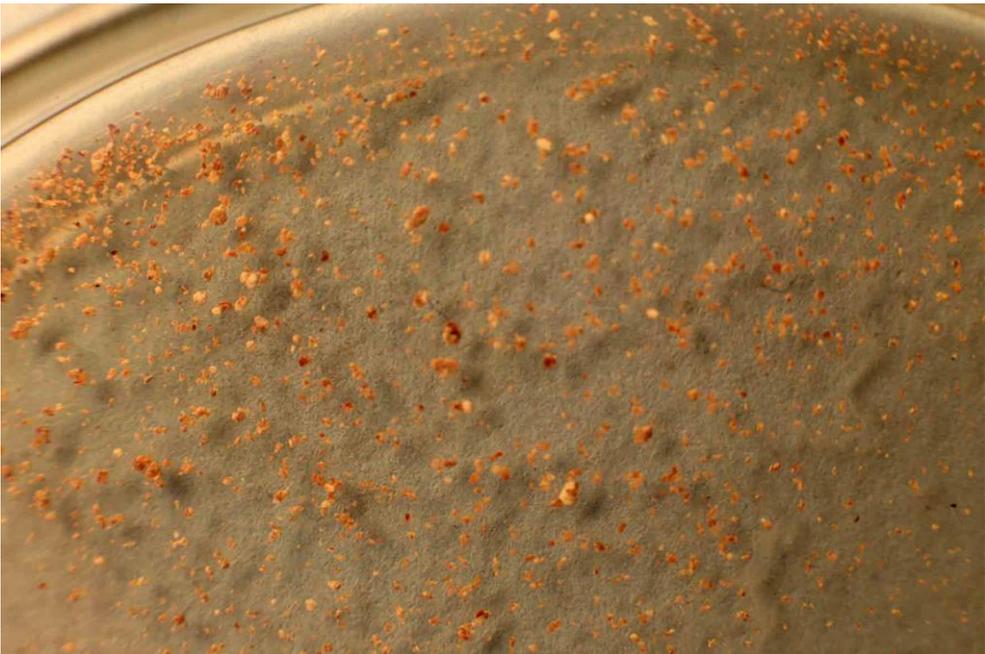


Fig.8



Fig.9

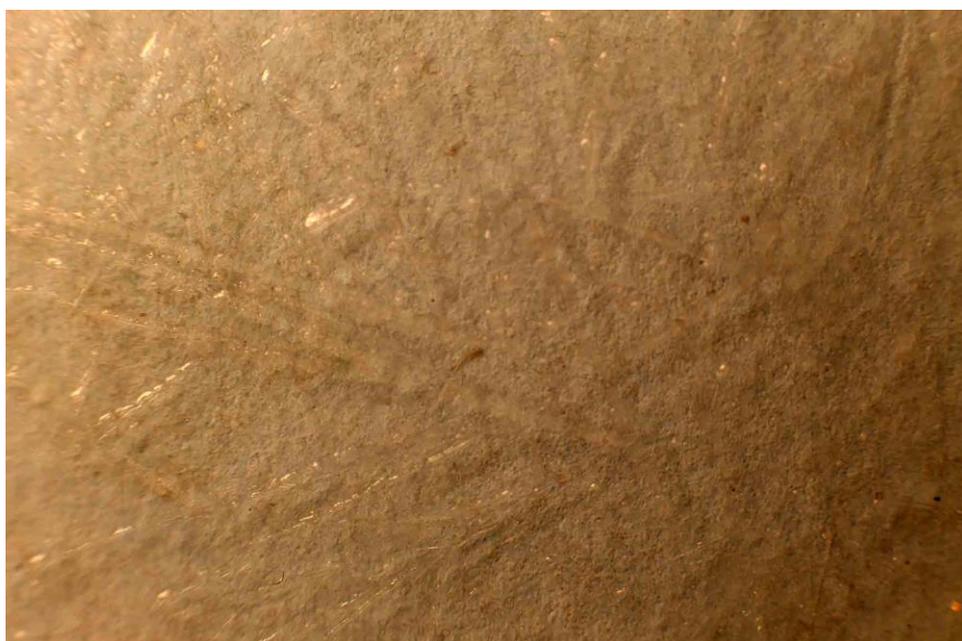
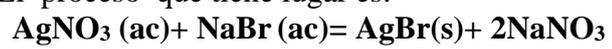


Fig10

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado blanco









(ac)