

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

11. Nitrato de plata y sulfito sódico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y sulfito sódico disueltos en agua (fig.1). Rápidamente se produce un precipitado marrón amarillento de Ag_2SO_3 ($K_{ps}=1,5 \cdot 10^{-14}$) (fig.2-8) que se va oscureciendo hasta ennegrecerse por reducción de la plata I. Las fotos 9 y 10, se hicieron horas después.



Fig.1



Fig.2

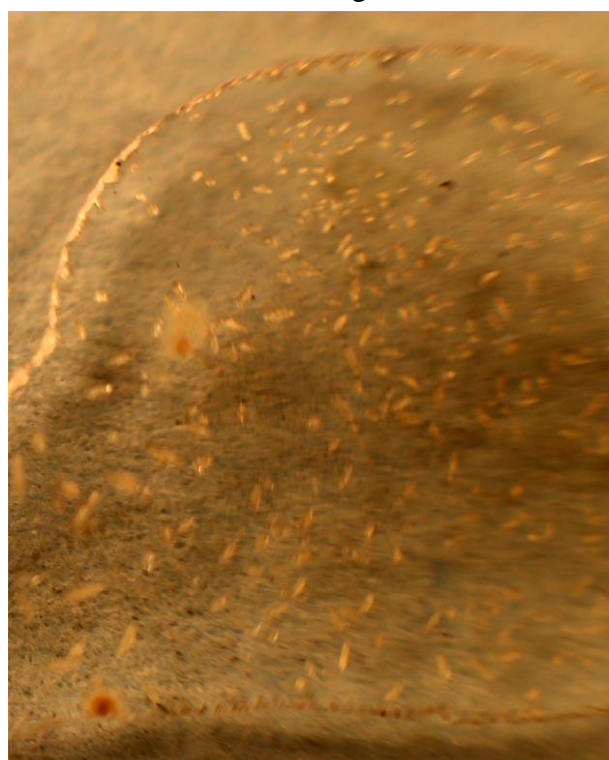


Fig.3 (ampliación)

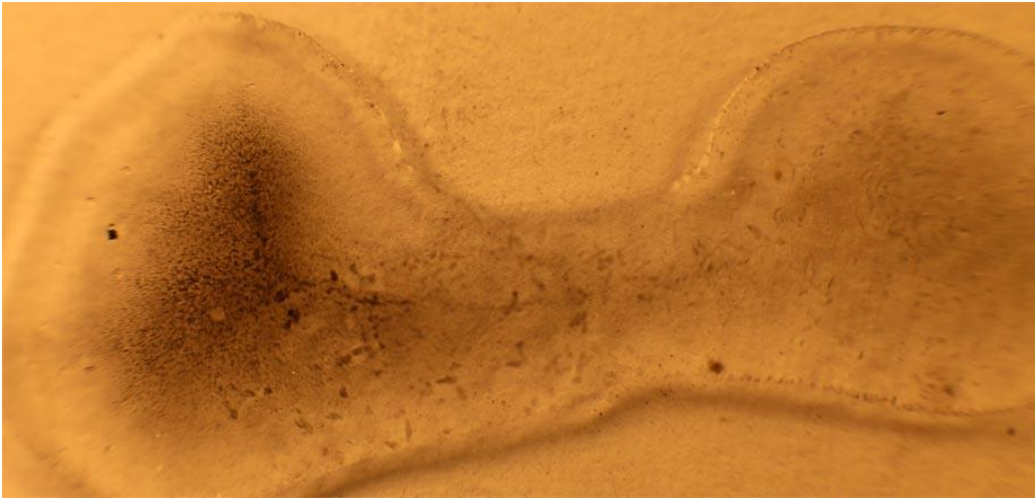


Fig.4



Fig.5 (Ampliación)

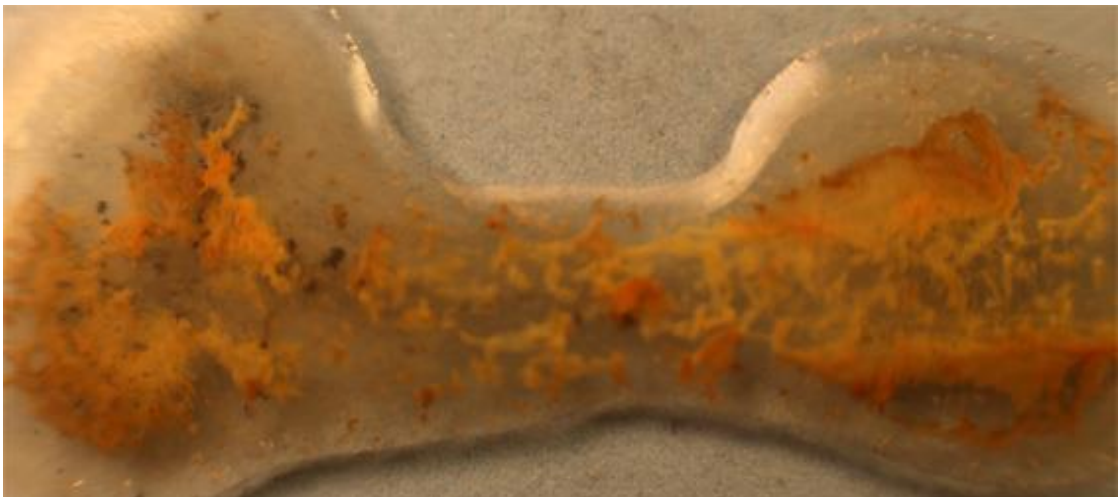


Fig.6

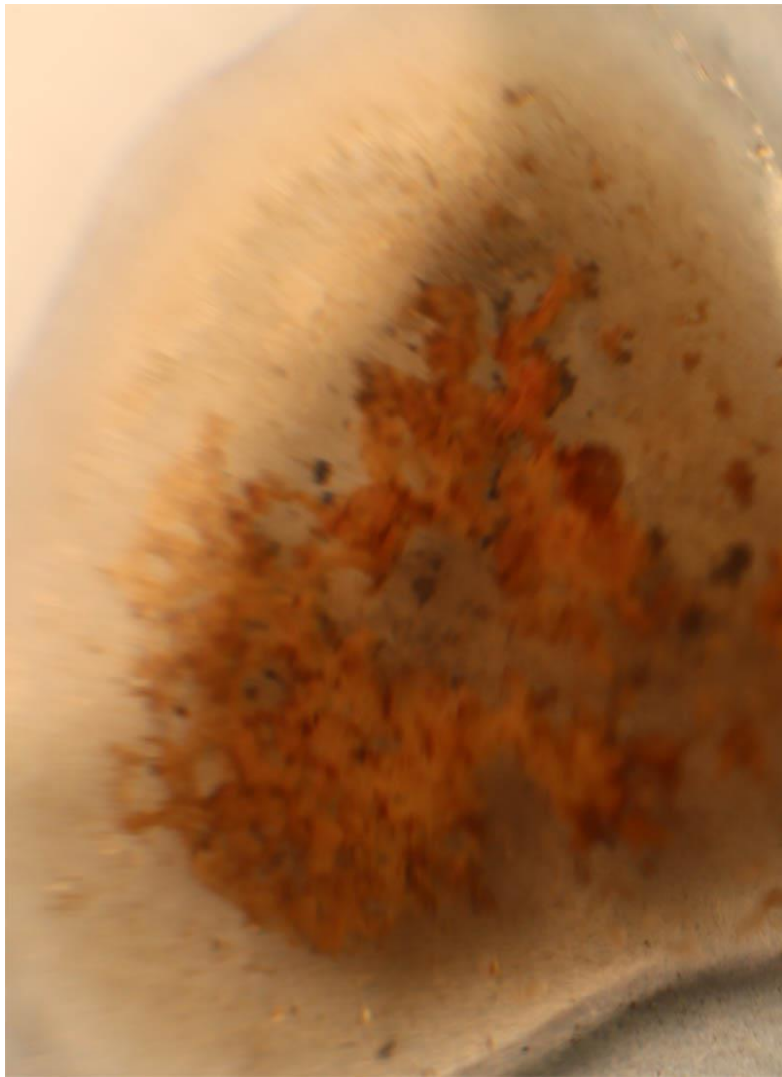


Fig.7 (Detalle)



Fig.8 (detalle)

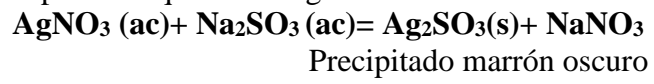


Fig.9



Fig.10

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado marrón oscuro