

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

9. Nitrato de plata y tiosulfato sódico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y tiosulfato sódico disueltos en agua (fig.1). Los unimos. Rápido se produce un precipitado amarillento marrón de  $\text{Ag}_2\text{S}_2\text{O}_3$  ( $K_{ps}=1.10^{-12}$ ) (fig.2-10) que se va oscureciendo hasta ennegrecerse por reducción de la plata I.



Fig.1



Fig.2



Fig.3 (ampliación)

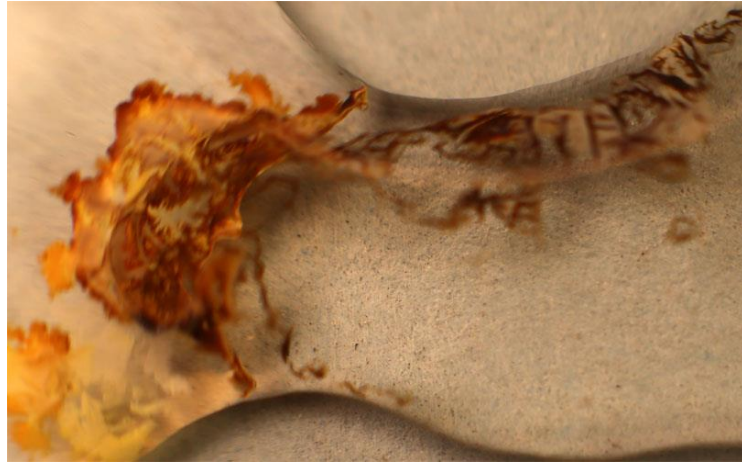


Fig.4 (detalle)



Fig.5



Fig.6

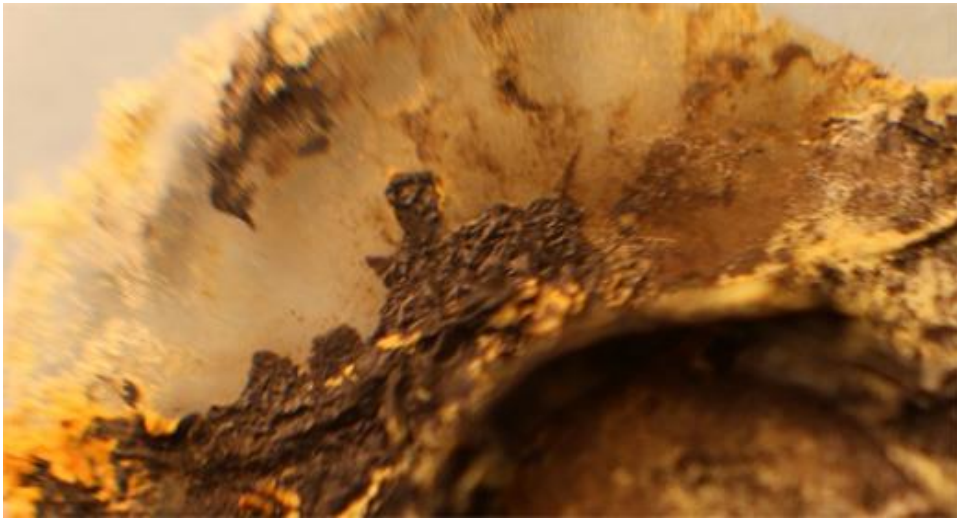


Fig.7 (Detalle)

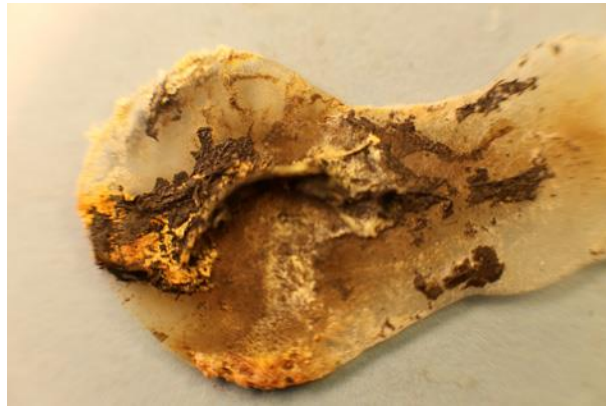


Fig.8.

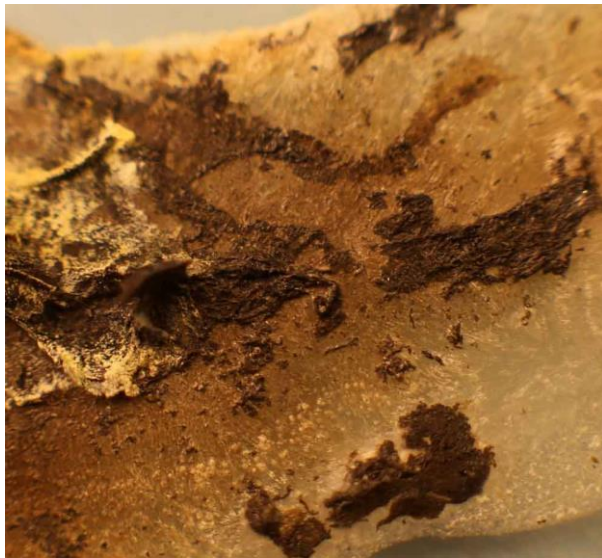


Fig.9 (ampliación)



Fig.10

El proceso que tiene lugar es:

