

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

6. Nitrato de plata y bromuro sódico

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 AgBr ($K_{ps}=5,35 \cdot 10^{-13}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-8). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a oscurecerse por formación de óxido de plata marrón oscuro.



Fig.1

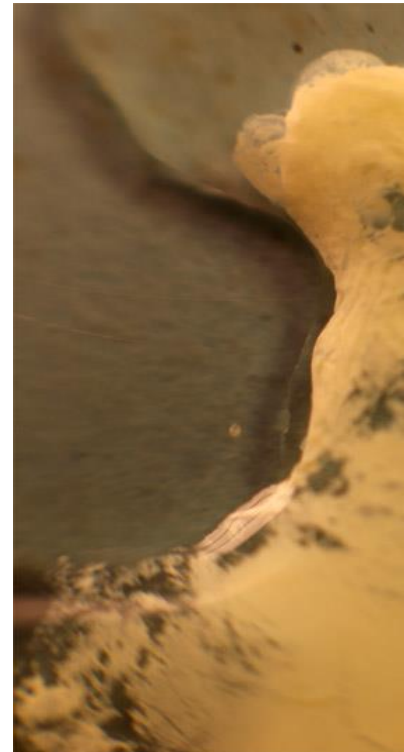
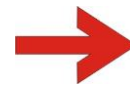


Fig.2



Fig.5 (ampliación)



Fig.3 (ampliación)

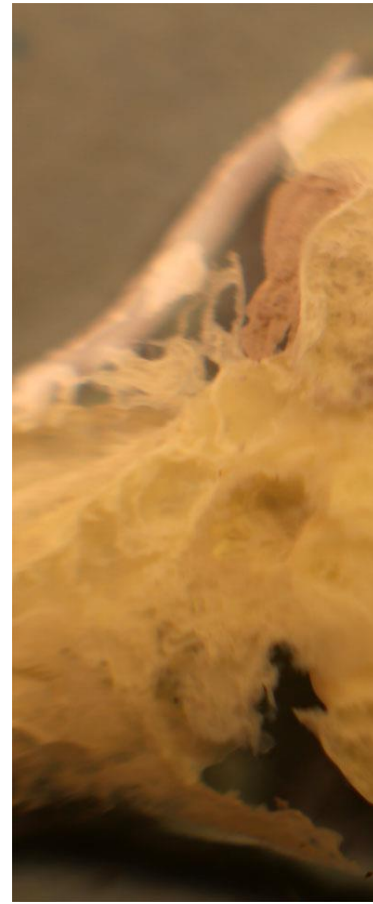


Fig.6(ampliac



El proceso que tiene lugar es:
 $\text{AgNO}_3 (\text{ac}) + \text{NaBr} (\text{ac}) = \text{AgBr} (\text{s}) + \text{NaNO}_3 (\text{ac})$
Precipitado bl

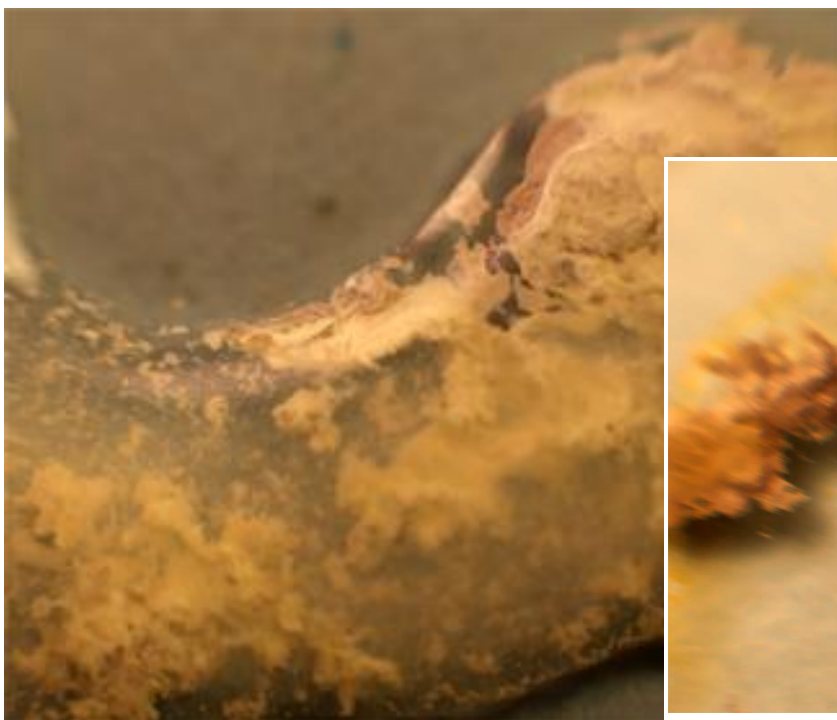


Fig.7



Fig.8 (detalle)

(ac)