

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

7. Nitrato de plata y sulfuro sódico. Solubilización del precipitado con disolución de hidróxido amónico. Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e sulfuro sódico disuelto en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado oscuro de  $\text{Ag}_2\text{S}$  ( $K_{ps}=8.10^{-51}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.2-3-). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a formar estructuras arborescentes (fig.4-6) por formación de sulfuro de plata marrón oscuro. Al agregar al precipitado hidróxido amónico parcialmente se solubiliza, por formación del complejo amoniacal del ion plata(I). (Fig.6-8)

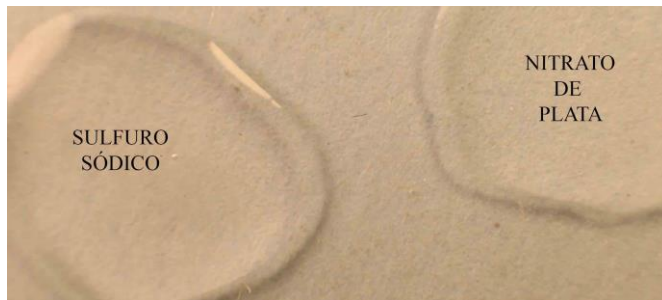


Fig.1



Fig.2



Fig.3



Fig.4



Fig.5 (ampliación)



Fig.6(ampliación)

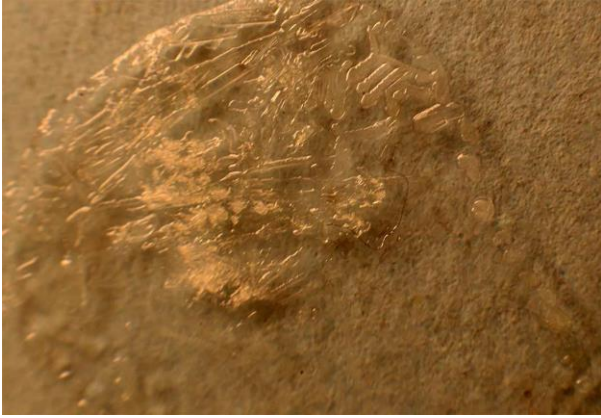


Fig.7.Detalle

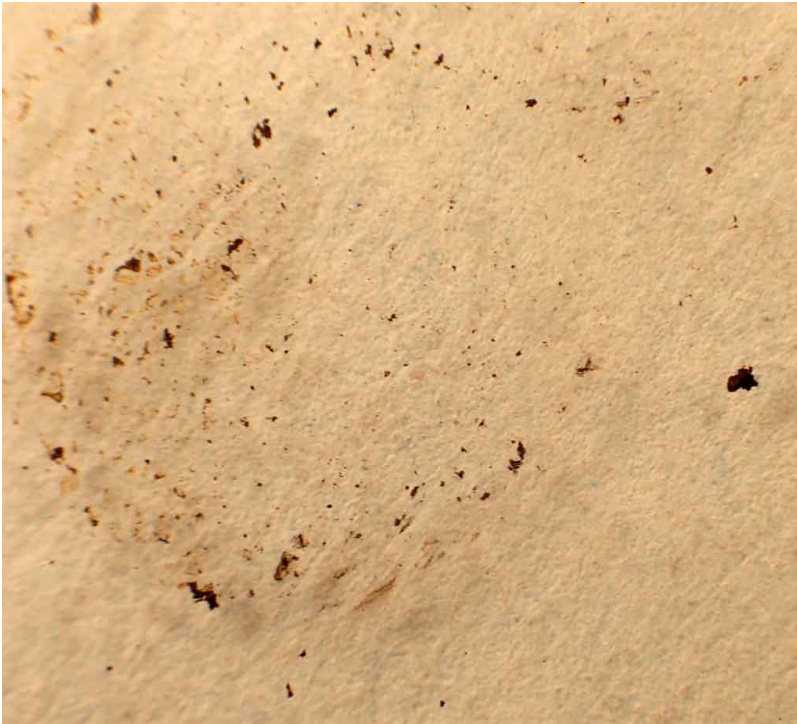
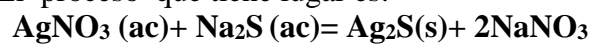
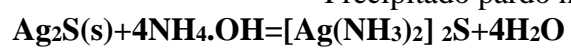


Fig.8

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado pardo negruzco





(ac)