

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

2. Nitrato de plata y yoduro potásico

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e yoduro potásico (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado blanco de AgI ($K_{ps}=8,52 \cdot 10^{-17}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-12).



Fig. 1



Fig. 2



Fig. 3



Fig. 4 (ampliación)

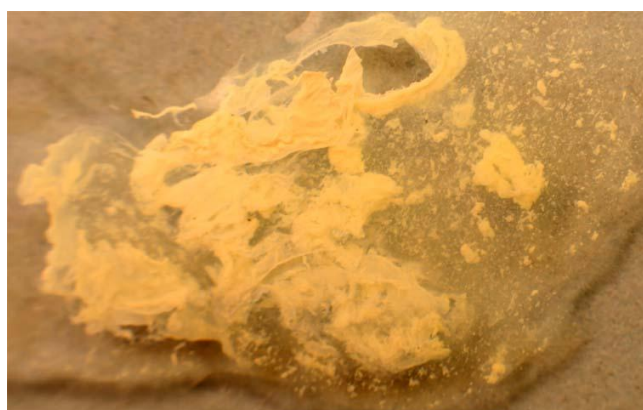


Fig. 5



Fig. 6

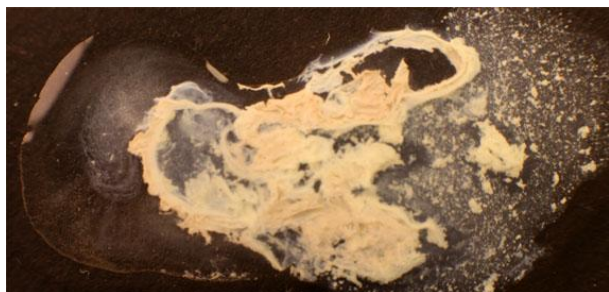


Fig.8

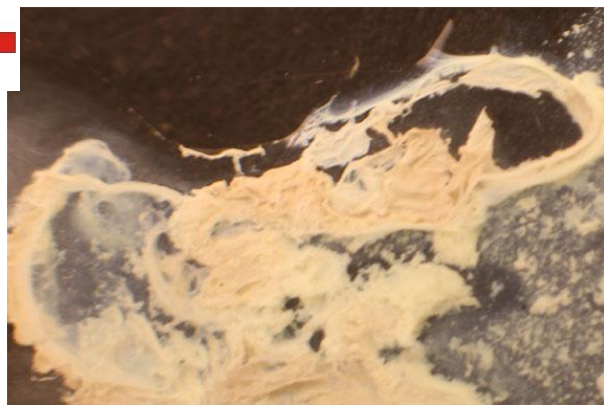


Fig.7 (detalle)



Fig.9 (ampliación)

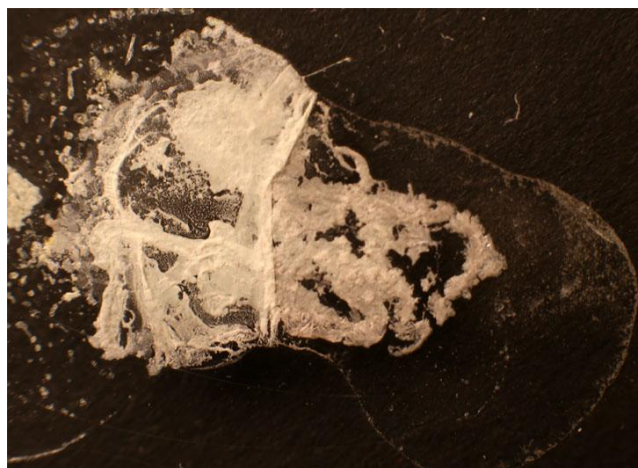


Fig.10



Fig.12

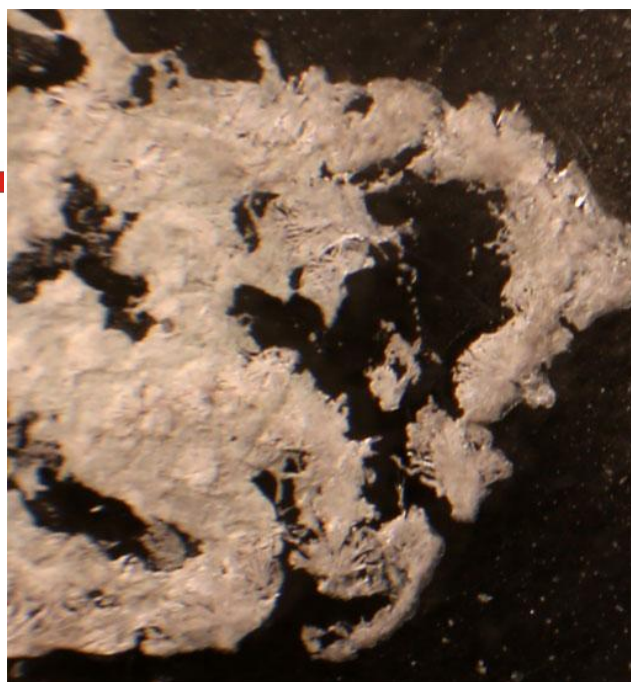


Fig.11 (detalle)

El proceso que tiene lugar es:
 $\text{AgNO}_3 (\text{ac}) + \text{KI} (\text{ac}) = \text{AgI} (\text{s}) + \text{KNO}_3$
Precipitado blanco

Solubilización del precipitado de AgI

El precipitado de yoduro de plata se puede disolver con hidróxido amónico por formación de un complejo amoniacal.(Fig13-16)



Fig.13



Fig.14

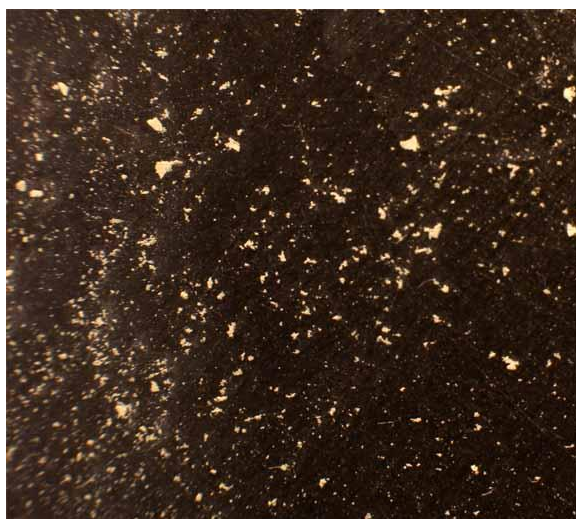


Fig.16

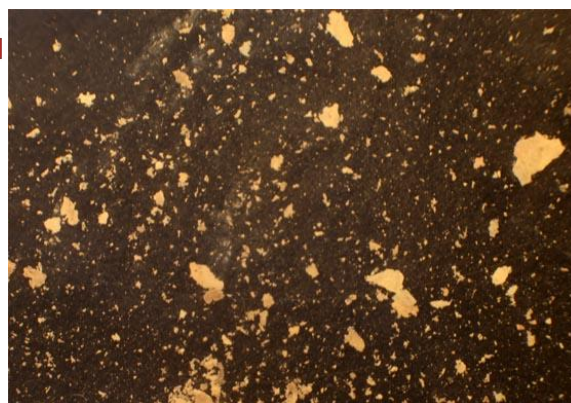


Fig.15

El proceso que tiene lugar es:

