

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

8. Nitrato de plata y yodato potásico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e yodato potásico disueltos en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado blanco algodonoso de AgIO_3 ($K_{ps}=3,17 \cdot 10^{-8}$), que se extiende a las dos gotas (fig.2-4). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a oscurecer (fig.5-11) por reducción de la plata I.



Fig.1



Fig.2



Fig.3 (ampliación)



Fig.4



Fig.5



Fig.6(detalle)



Fig.7.Detalle

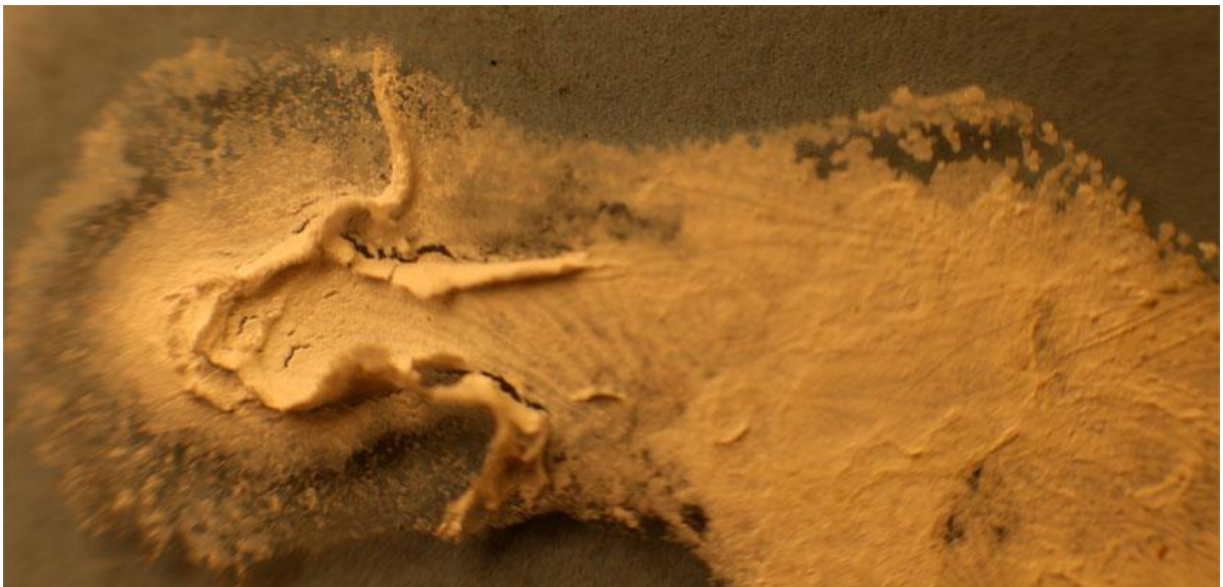


Fig.8

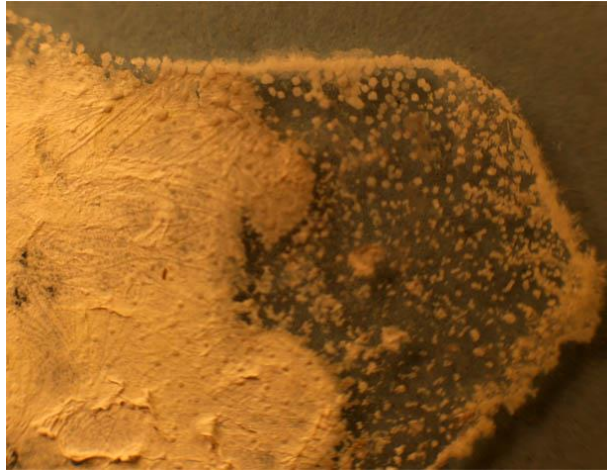


Fig.9.Detalle



Fig.10.Detalle



Fig.11.Detalle

El proceso que tiene lugar es:
 $\text{AgNO}_3 (\text{ac}) + \text{KIO}_3 (\text{ac}) = \text{AgIO}_3 (\text{s}) + \text{KNO}_3$
Precipitado blanquecino