

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

22. Nitrato de plata y cloruro sódico

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y cloruro sódico disueltas en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado blanquecino de AgCl ($K_{ps}=1.10^{-10}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-5). Después al agregarle hidróxido amónico el precipitado se solubiliza. (fig.6-8) Los residuos se ennegrecen al formarse óxido de plata (fig.9-10)

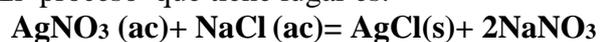


Fig. 1



Fig.2

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado blanco



Fig.3

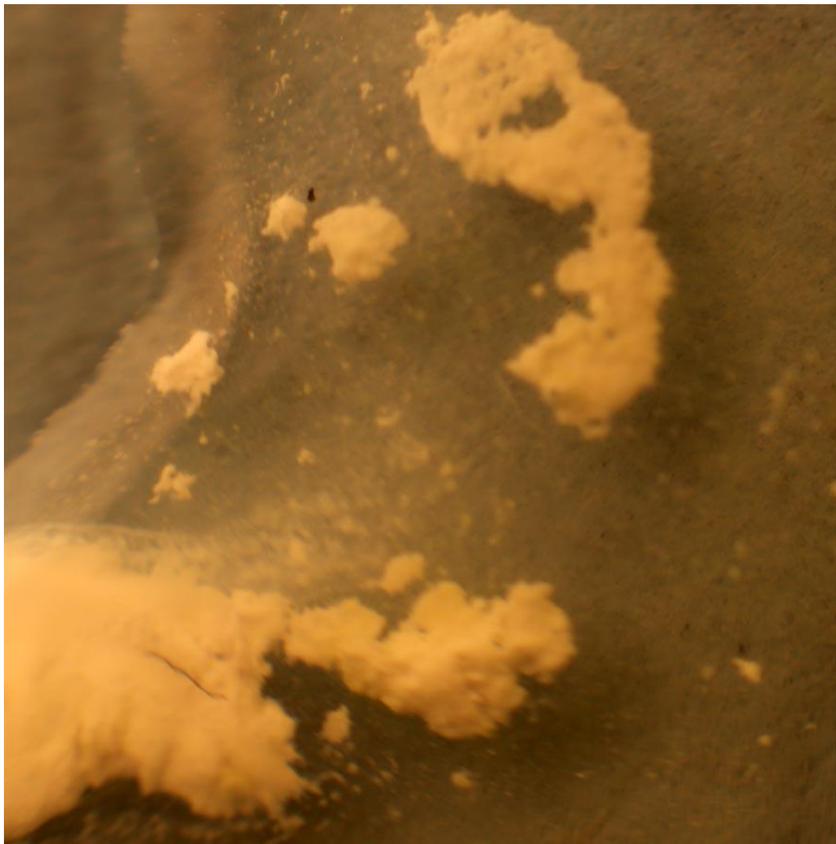


Fig.4

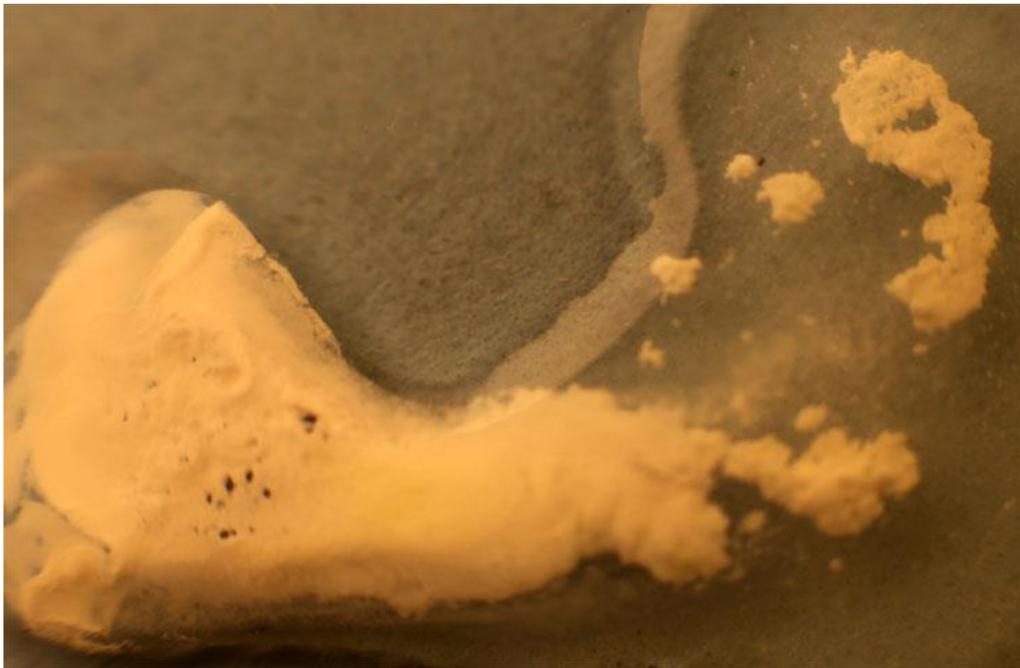


Fig.5

Vamos a tratar de solubilizar el precipitado, agregándole hidróxido amónico



Fig.6

El proceso que tiene lugar es:
 $2\text{NH}_3(\text{ac}) + \text{AgCl}(\text{s}) = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}(\text{ac})$



Fig.7

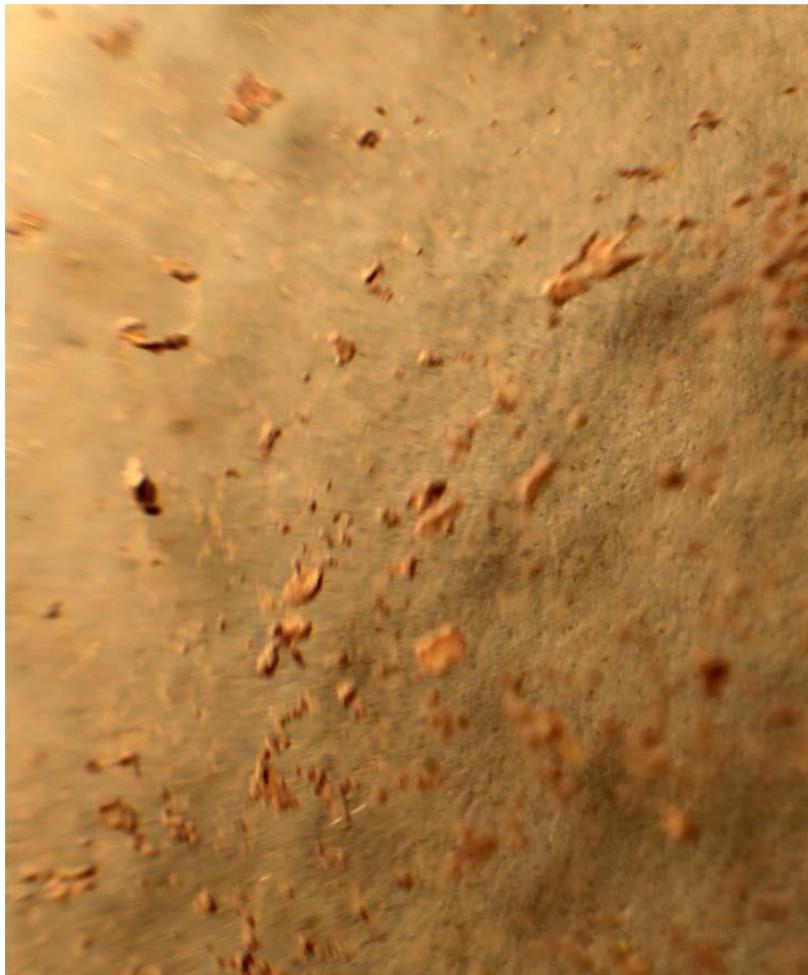


Fig.8

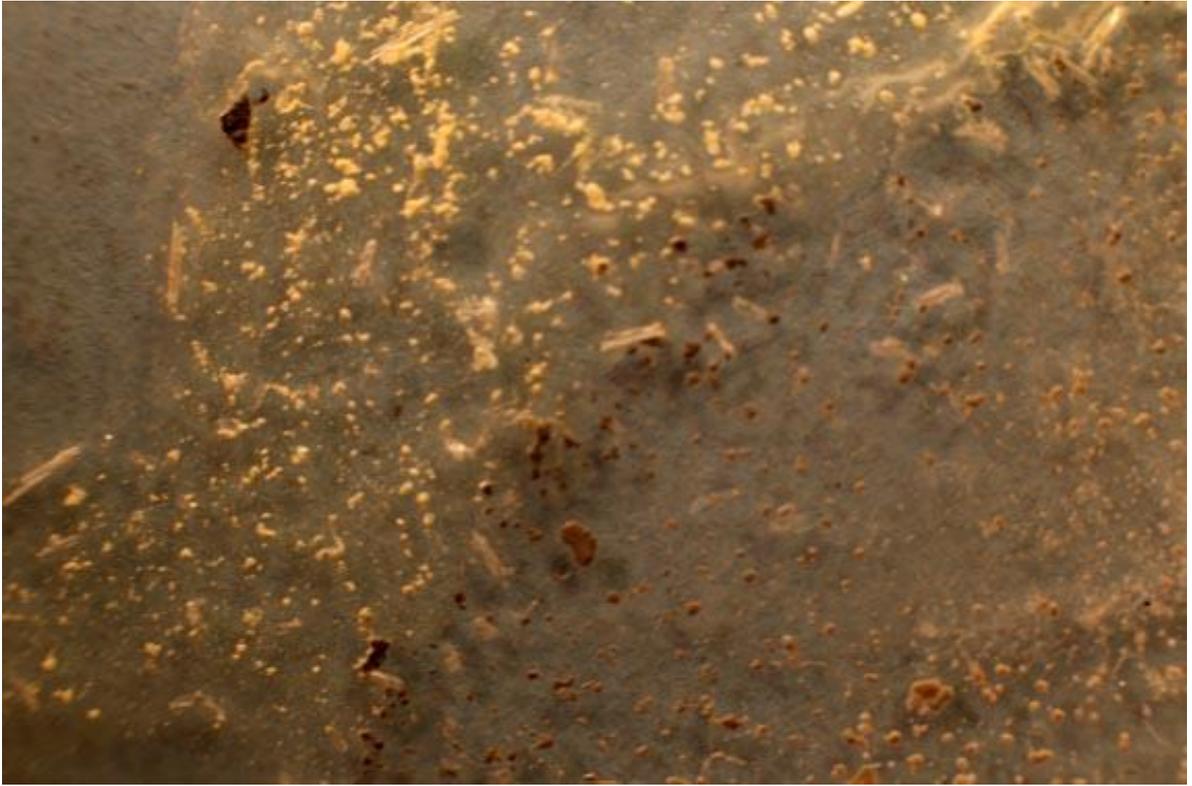


Fig. 9



Fig.10