

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

16. Nitrato de plata y wolframato sódico. Solubilización de los precipitados (continuación). Partimos del precipitado blanquecino amarillento de Ag_2WO_4 , figura 10, del tema 15.

El proceso que tuvo lugar es:

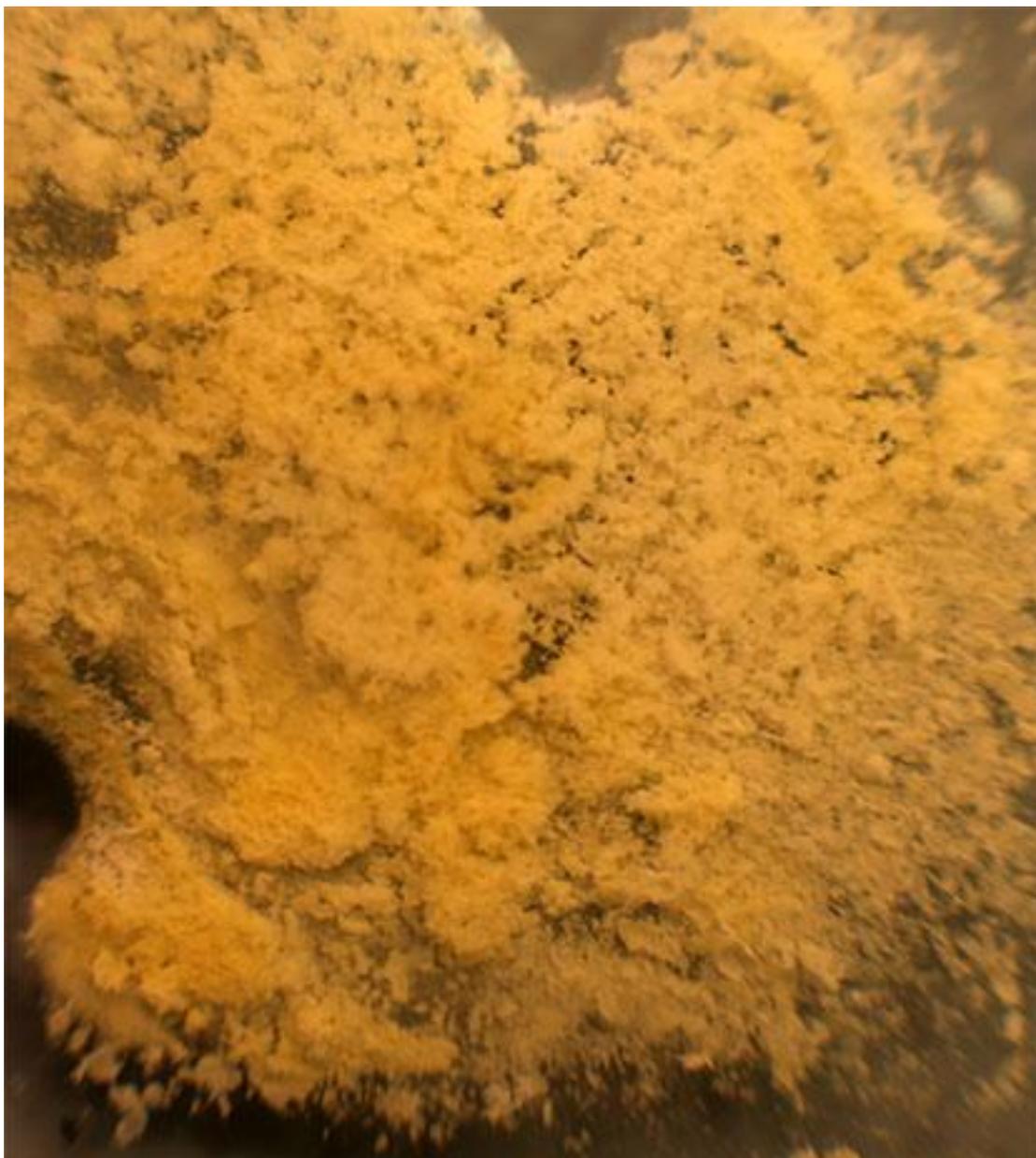
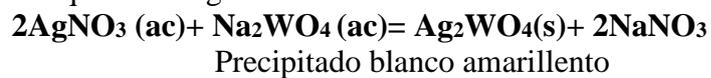
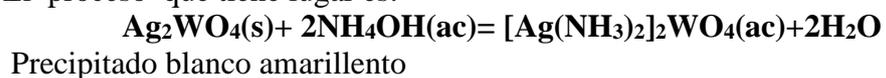


Fig.10

Vamos a agregarle unas gotas de hidróxido amónico
La reacción que tiene lugar es

El proceso que tiene lugar es:



Con lo cual el precipitado solubilizados tiende a desaparecer



Fig.11

Pasan unas horas



Fig.12



Fig.13



Fig.14



Fig.15

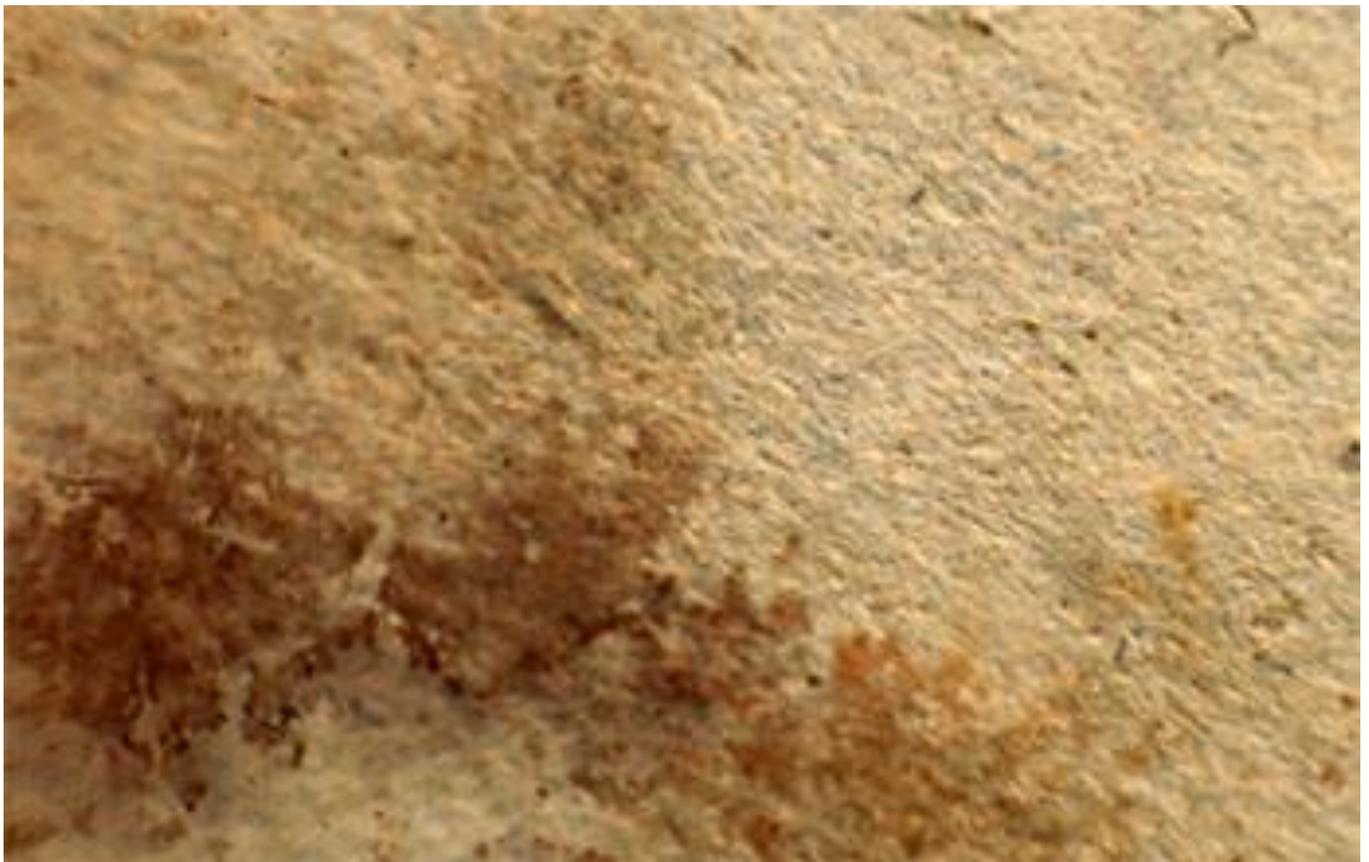


Fig.16

Prácticamente ha desaparecido el precipitado