

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

14. Nitrato de plata y oxalato sódico. Solubilización de los precipitados (continuación)
Partimos del precipitado blanquecino amarillento de $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$, figura 11, del tema 13.

El proceso que tiene lugar es:

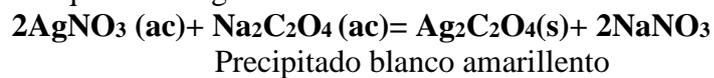
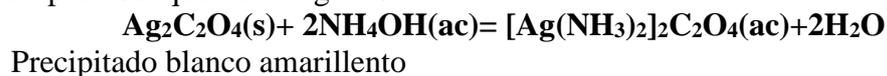


Fig.11

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.12

Pasan unas horas

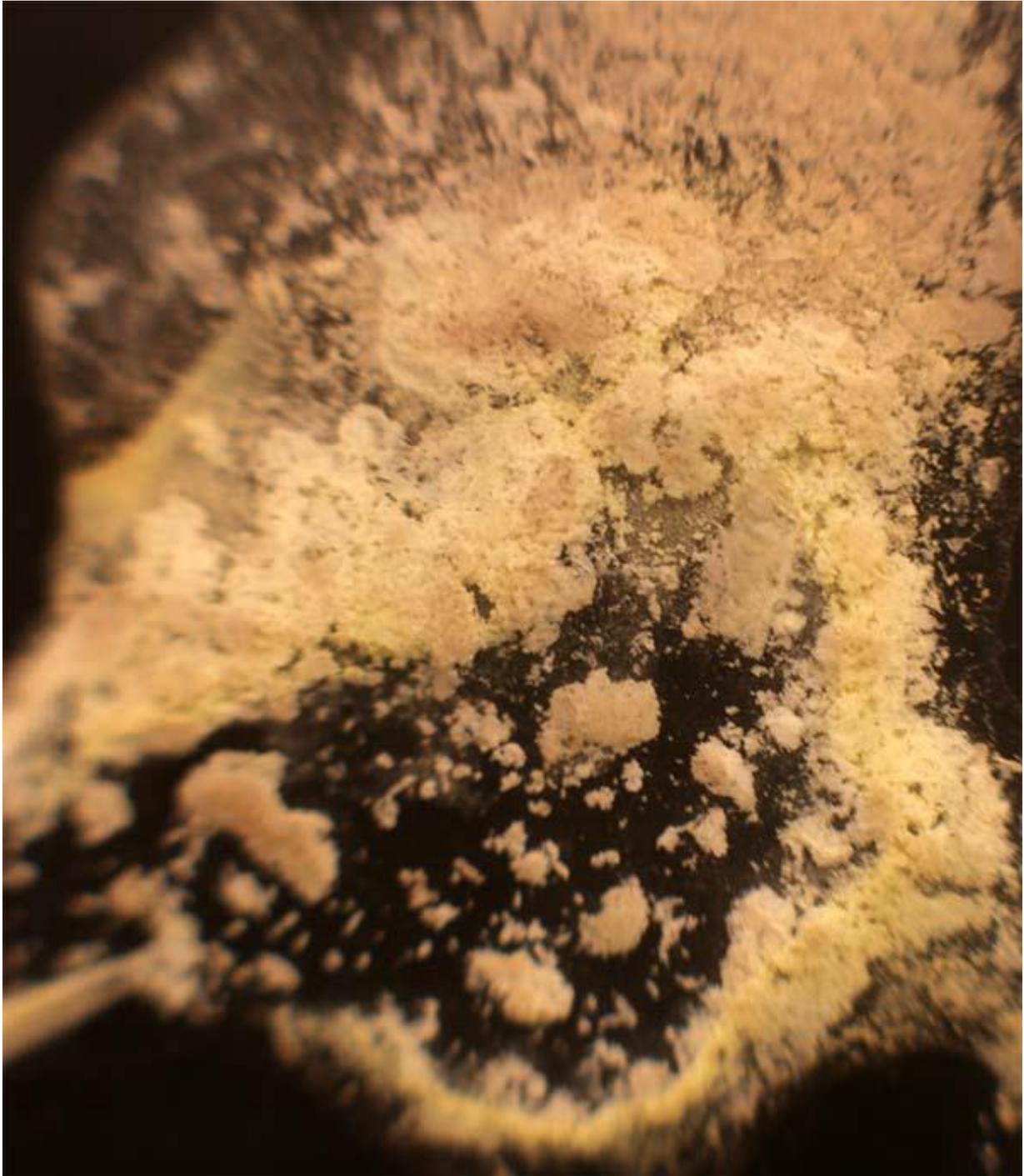


Fig.13

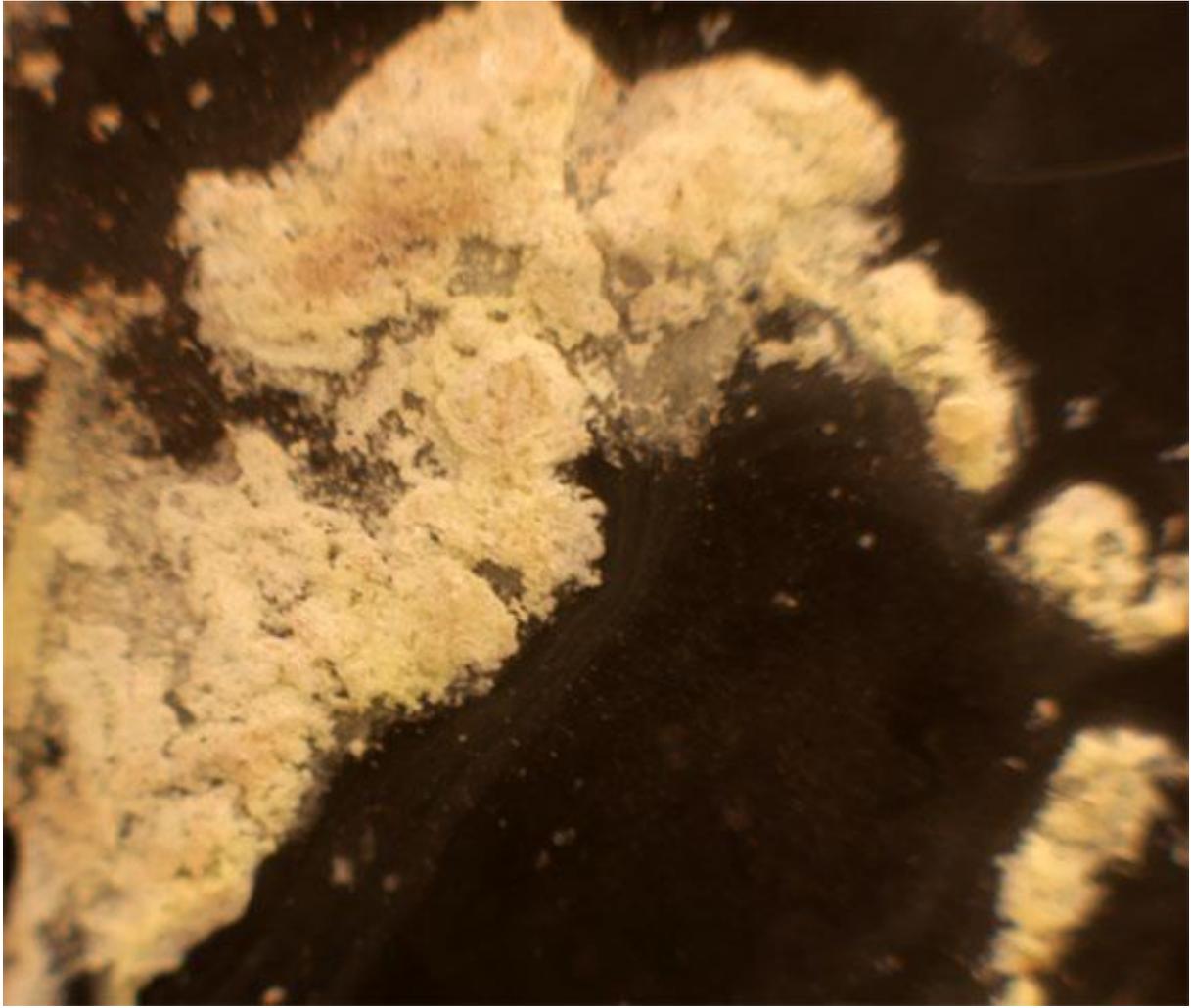


Fig.14



Fig.15

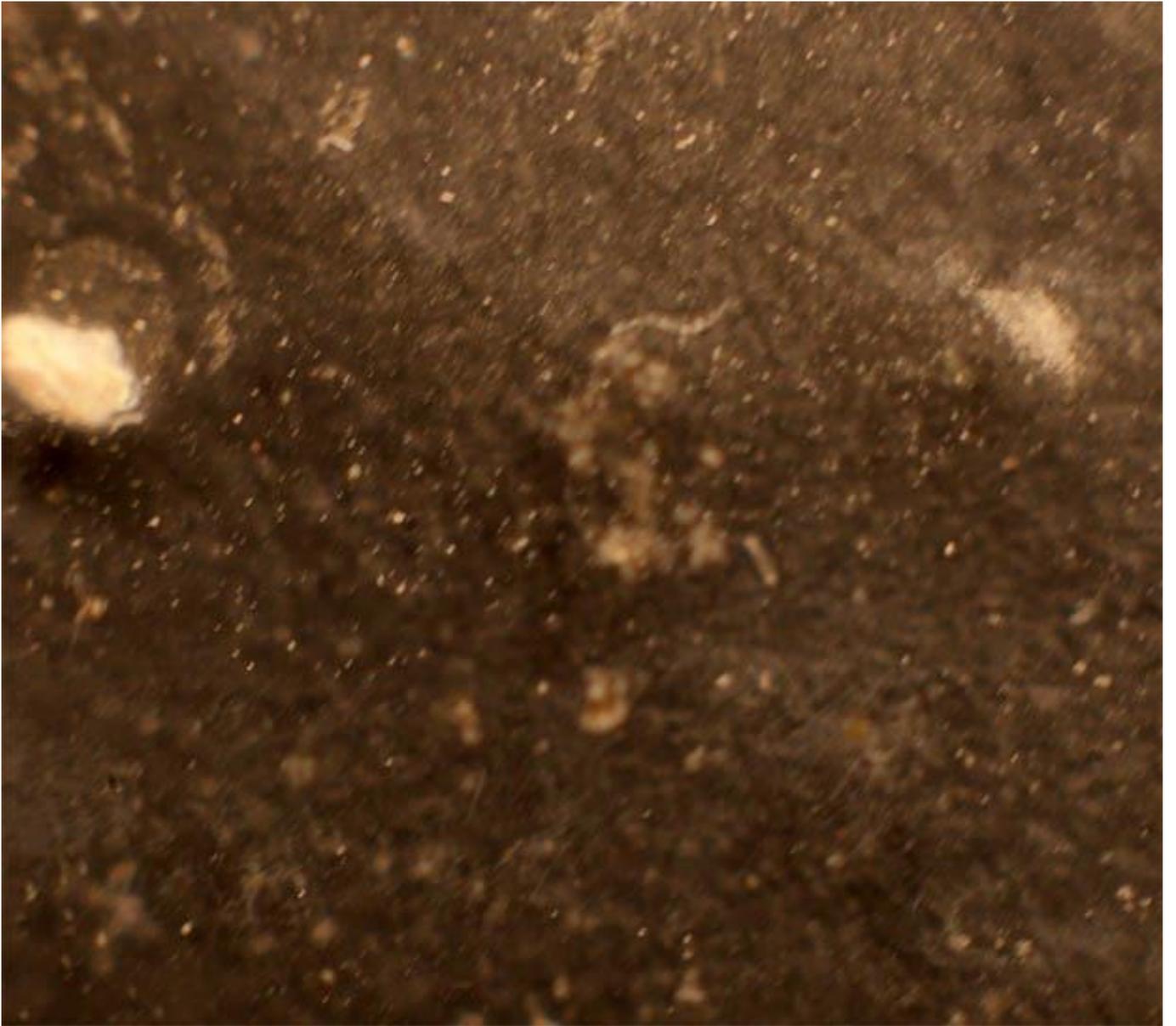


Fig.16

Prácticamente ha desaparecido el precipitado