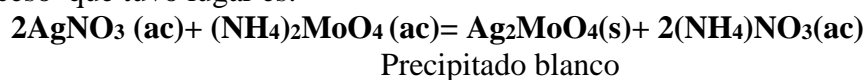


PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

18. Nitrato de plata y molibdato amónico. Solubilización de los precipitados (continuación). Partimos del precipitado blanquecino amarillento de $(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$, figura 12, del tema 17.



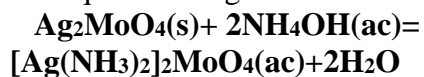
El proceso que tuvo lugar es:



Vamos a agregarle unas gotas de hidróxido amónico. El proceso se aprecia en la foto 13

La reacción que tiene lugar es

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado blanco amarillento

Con lo cual el precipitado solubilizado tiende a desaparecer.

Véase la sucesión de fotos hasta su total desaparición

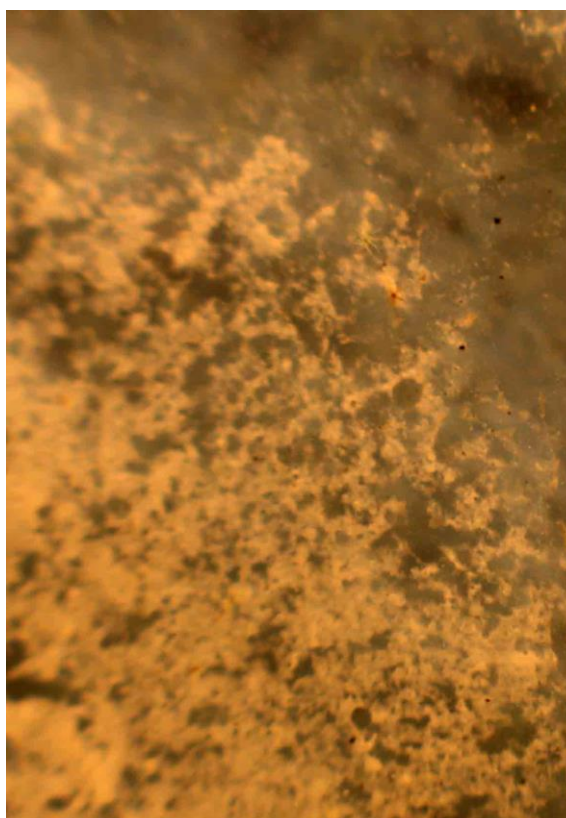


Fig.13

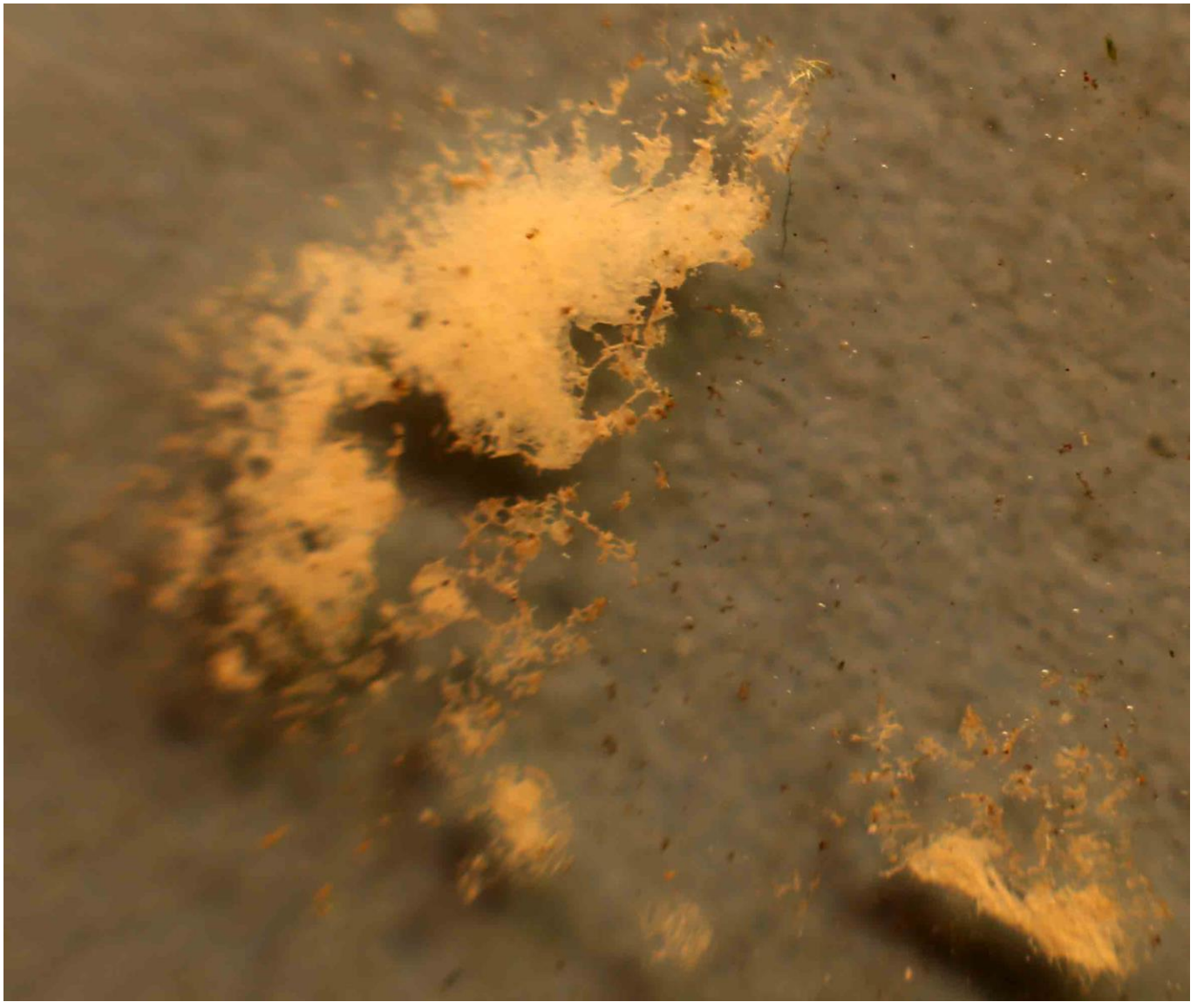


Fig.14



Fig.15



Fig.16

Pasan unos minutos
Prácticamente ha desaparecido el precipitado

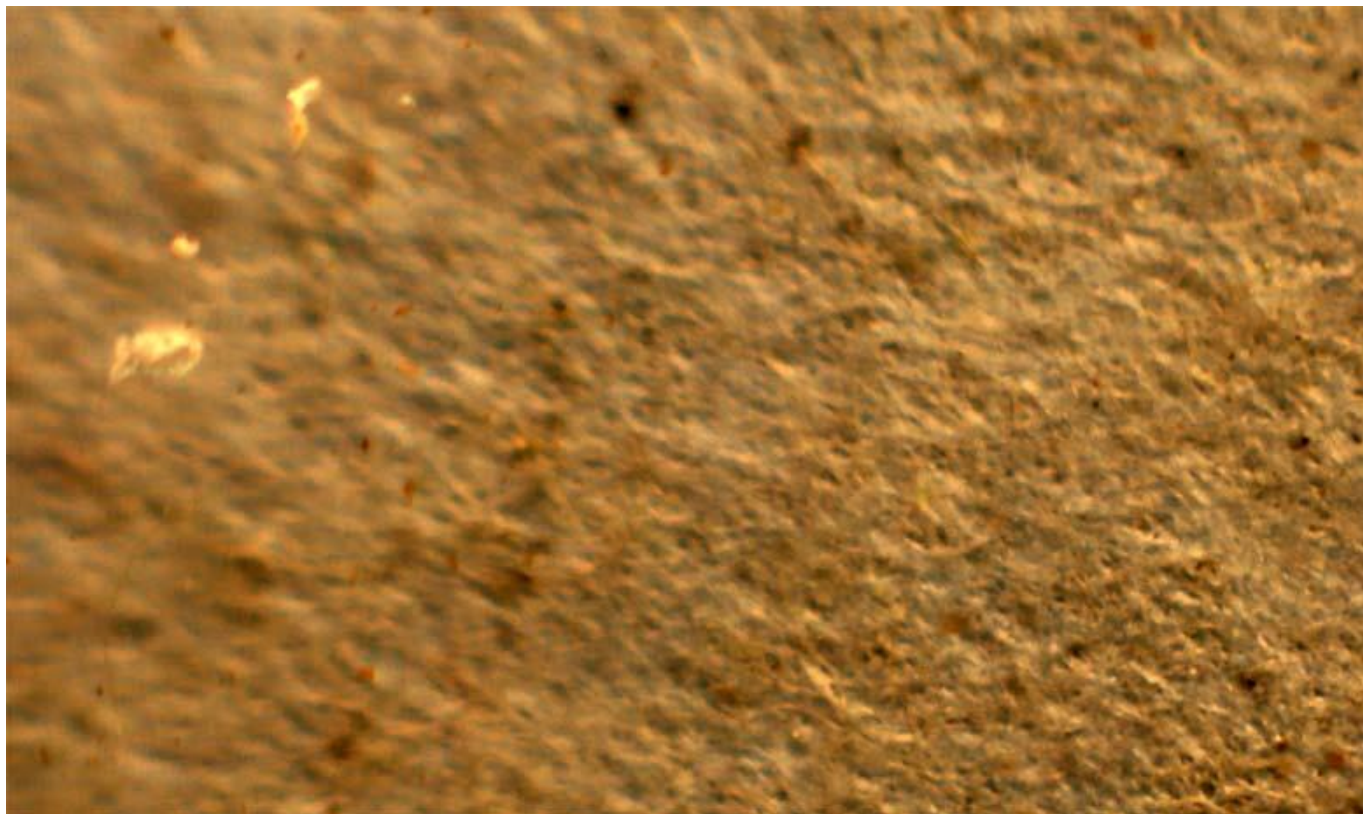


Fig.17