

## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Ag}^{1+}$

21. Nitrato de plata y tartrato sódico potásico. Solubilización del precipitados (continuación). Partimos del precipitado blanquecino de tartrato de plata. figura 7, del tema 20

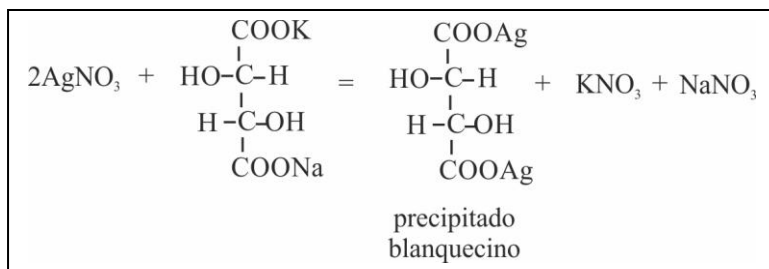
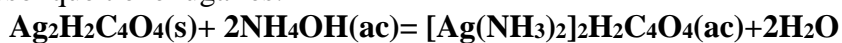


Fig.7

Vamos a agregarle unas gotas de hidróxido amónico.

La reacción que tiene lugar es

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado blanco

El proceso se aprecia en la foto 8 y sucesivas  
Con lo cual el precipitado solubilizado tiende a desaparecer.

Véase la sucesión de fotos hasta su total desaparición

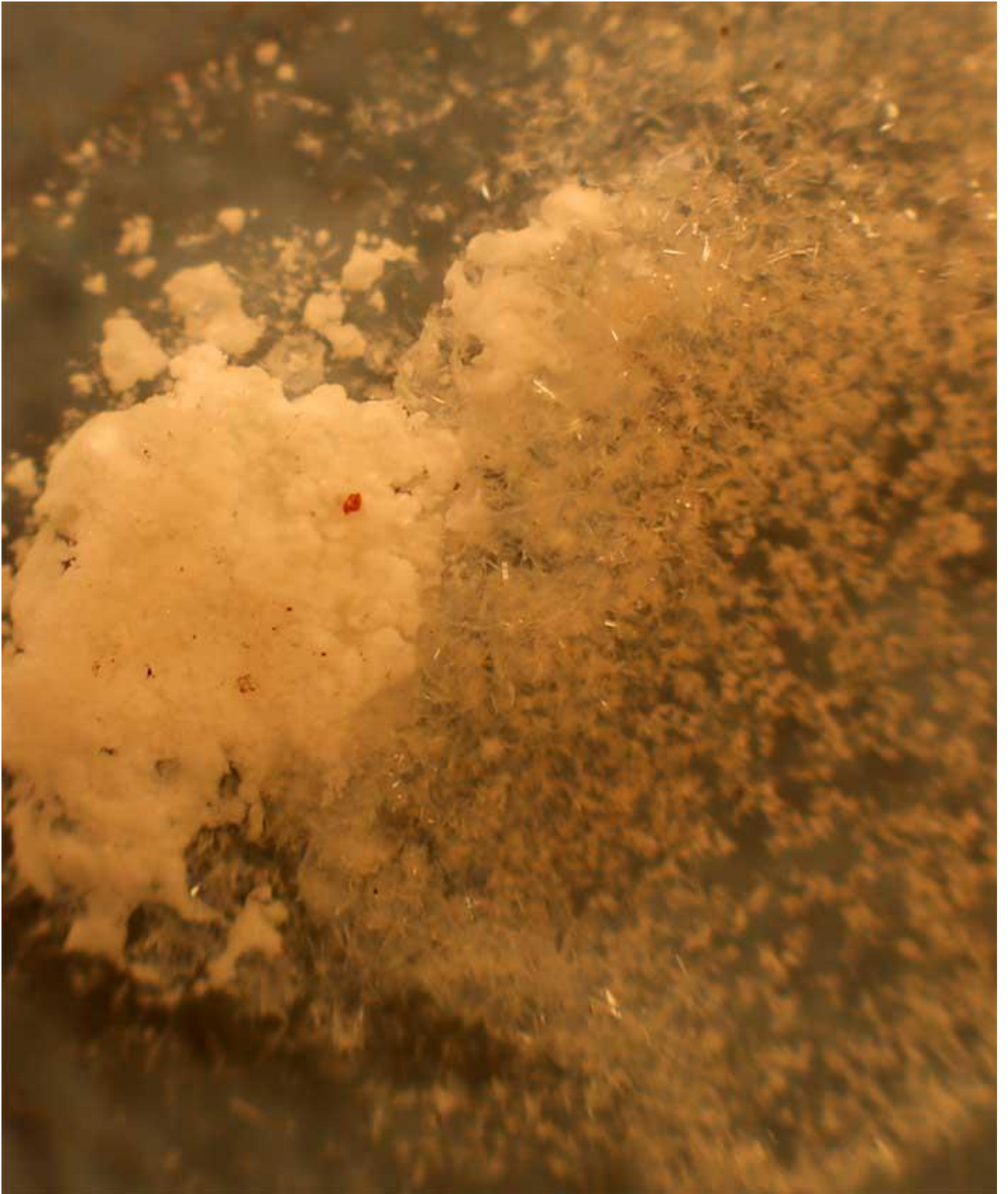


Fig.8 (ampliación)

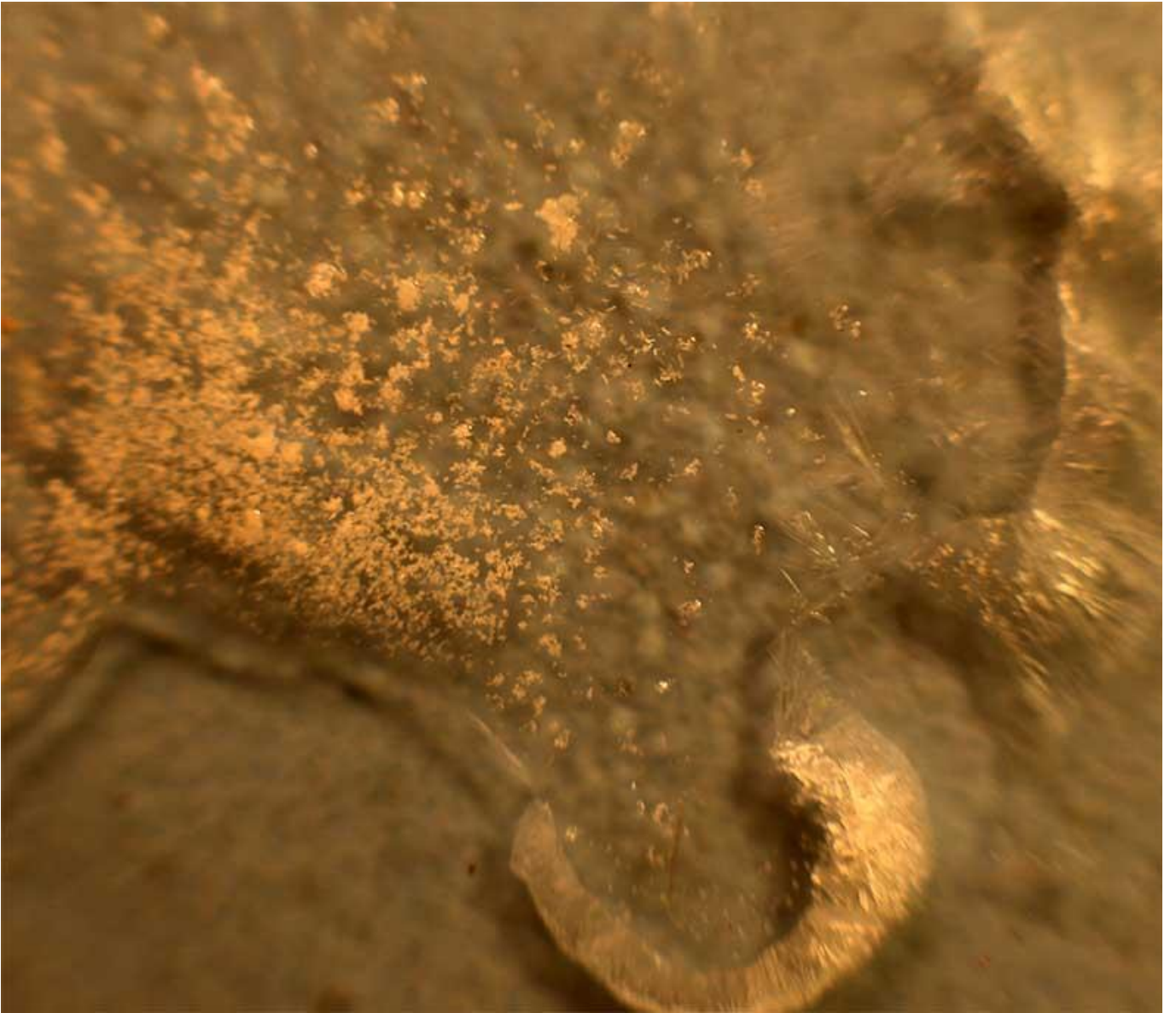


Fig.9

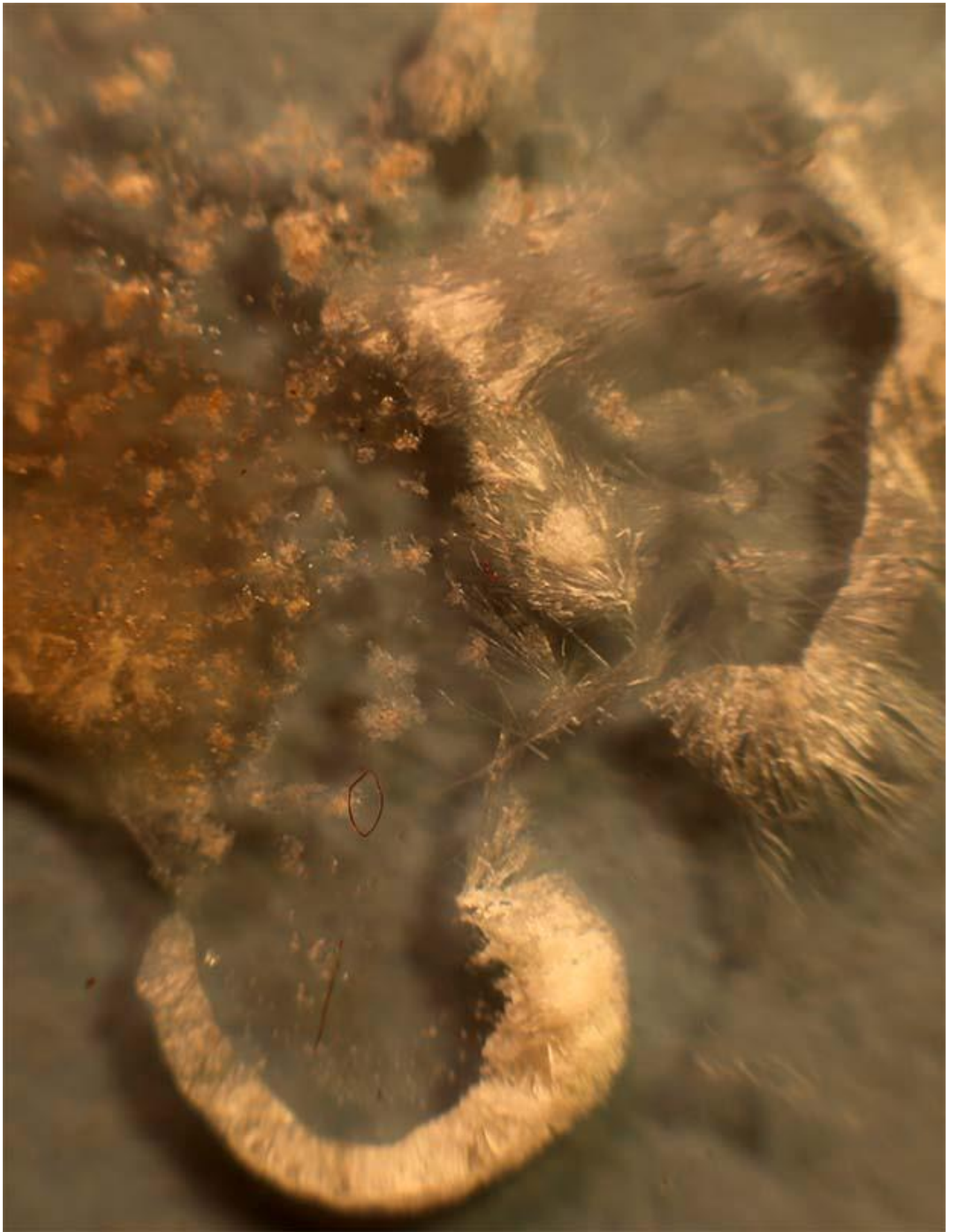


Fig.10

Pasan unos minutos

Prácticamente ha desaparecido el precipitado

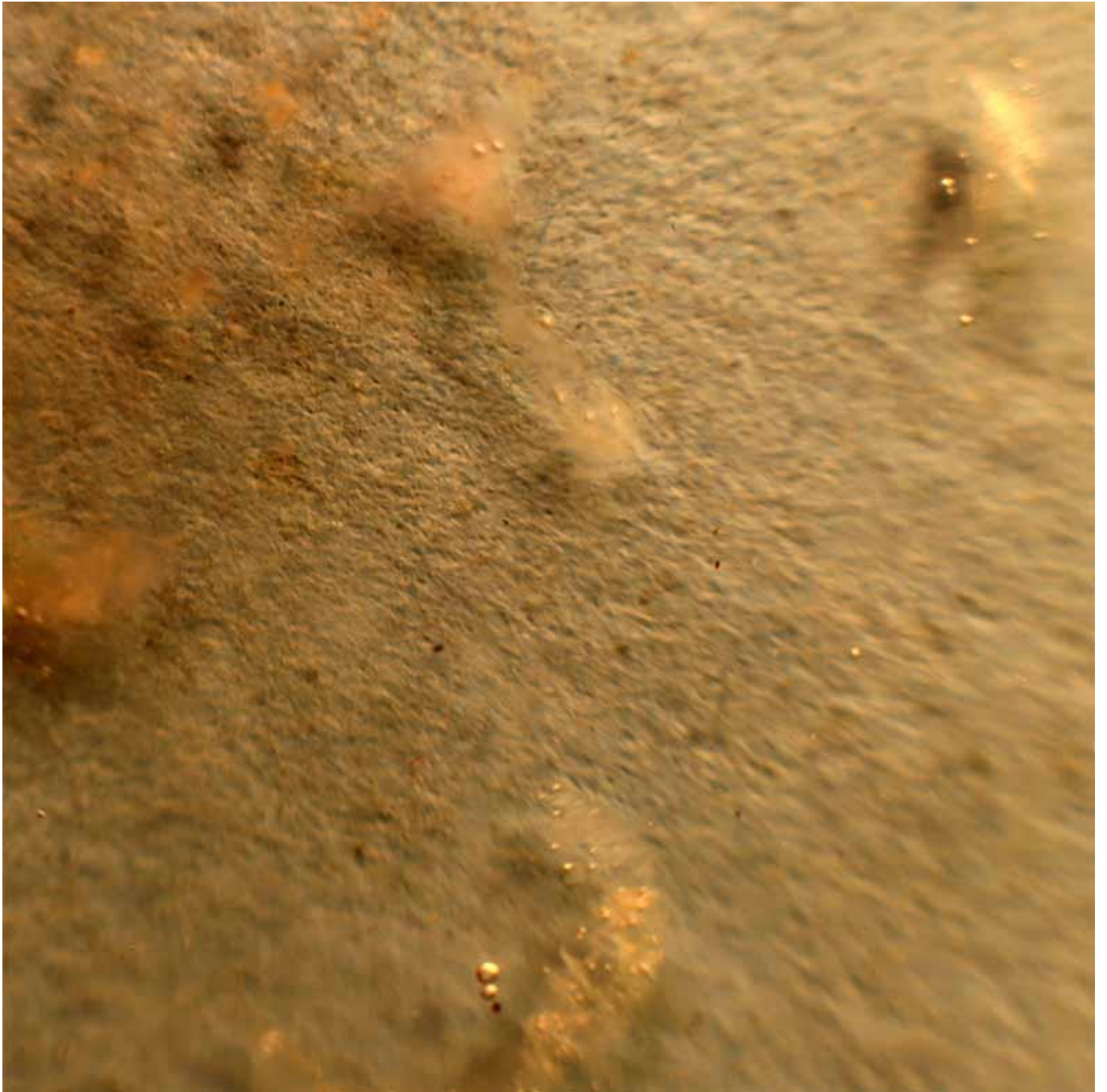


Fig.11



Fig.12