

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

20. Nitrato de plata y tartrato sódico potásico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y tartrato sódico potásico $\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_4$ disueltos en agua (fig.1). Los unimos. Rápidamente se produce un precipitado blanquecino de $\text{Ag}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$ ($K_{ps}=5,5 \cdot 10^{-12}$) (fig.2-7)

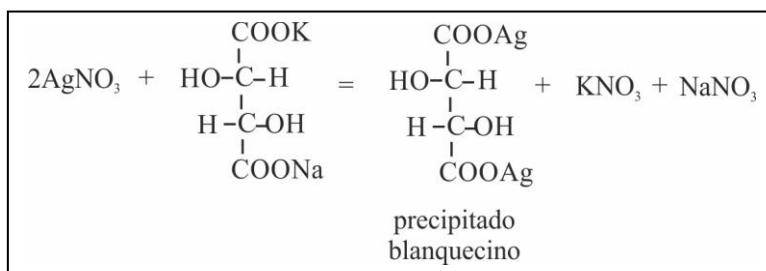


Fig.1

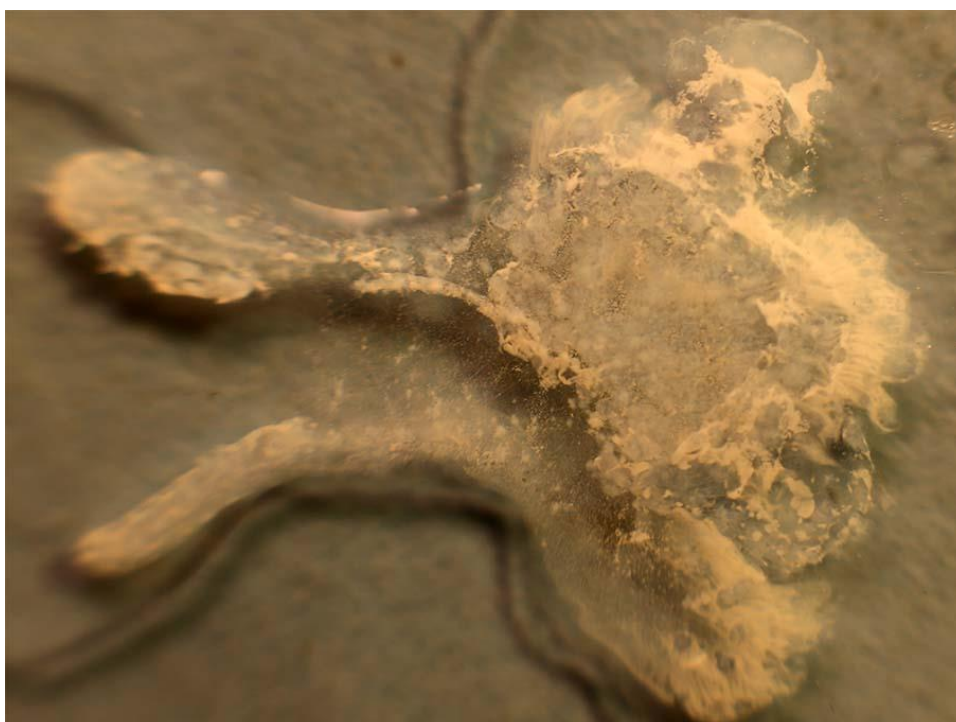


Fig.2

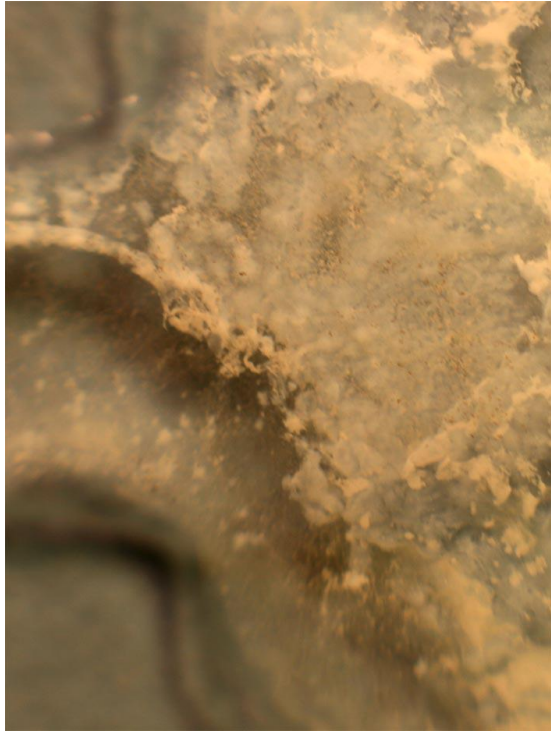


Fig.3 (ampliación)

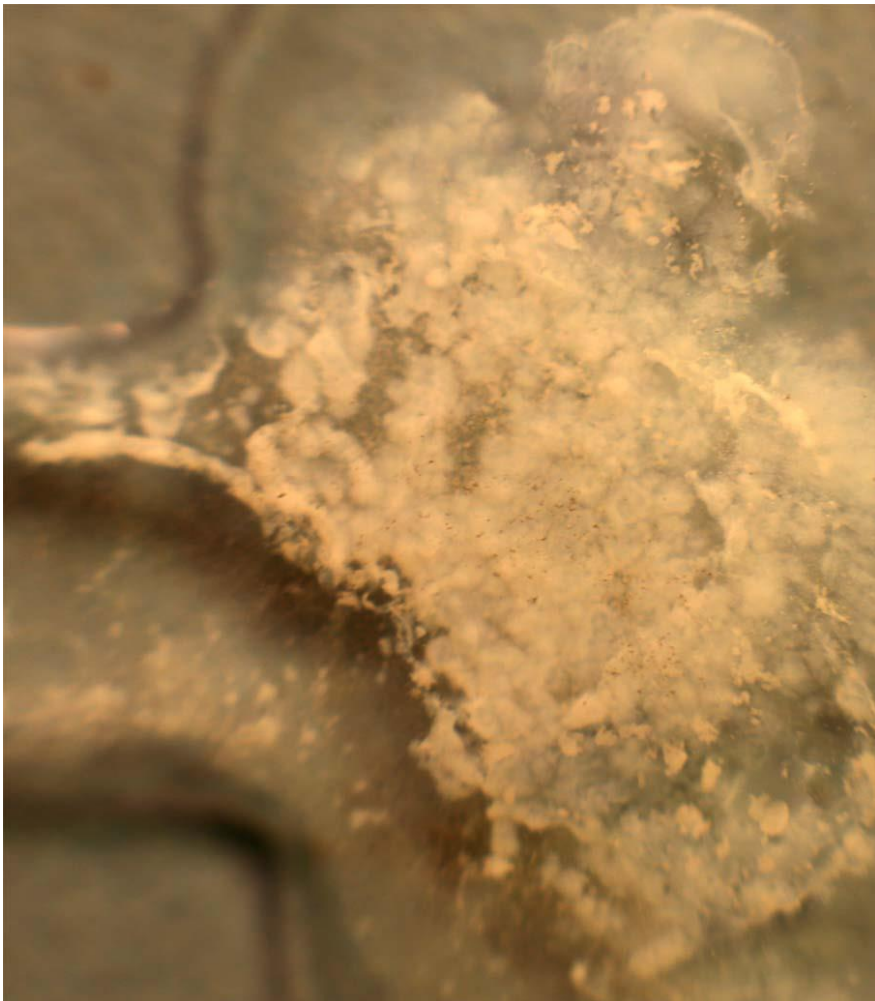


Fig.4 (ampliación y detalle)



Fig.5



Fig.6

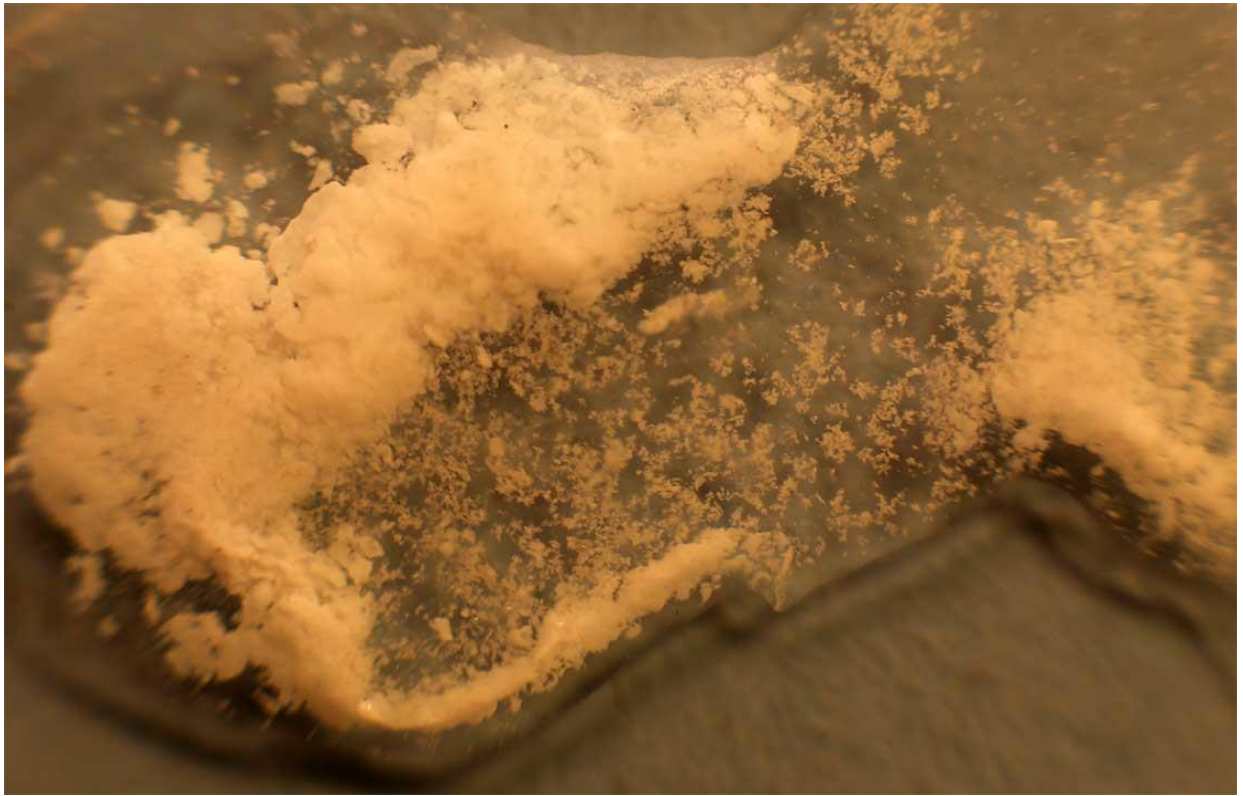


Fig.7 (detalle)