

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

13. Nitrato de plata y oxalato sódico (Primera parte)

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y oxalato sódico disuelto en agua (fig.1). Las unimos. Rápidamente se produce un precipitado blanquecino amarillento de  $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$  ( $K_{ps} = 5,4 \cdot 10^{-12}$ ) (fig.2-11).



Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

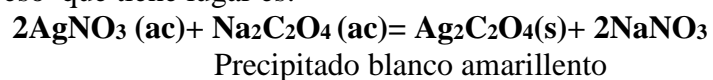




Fig.2



Fig.3



Fig.4



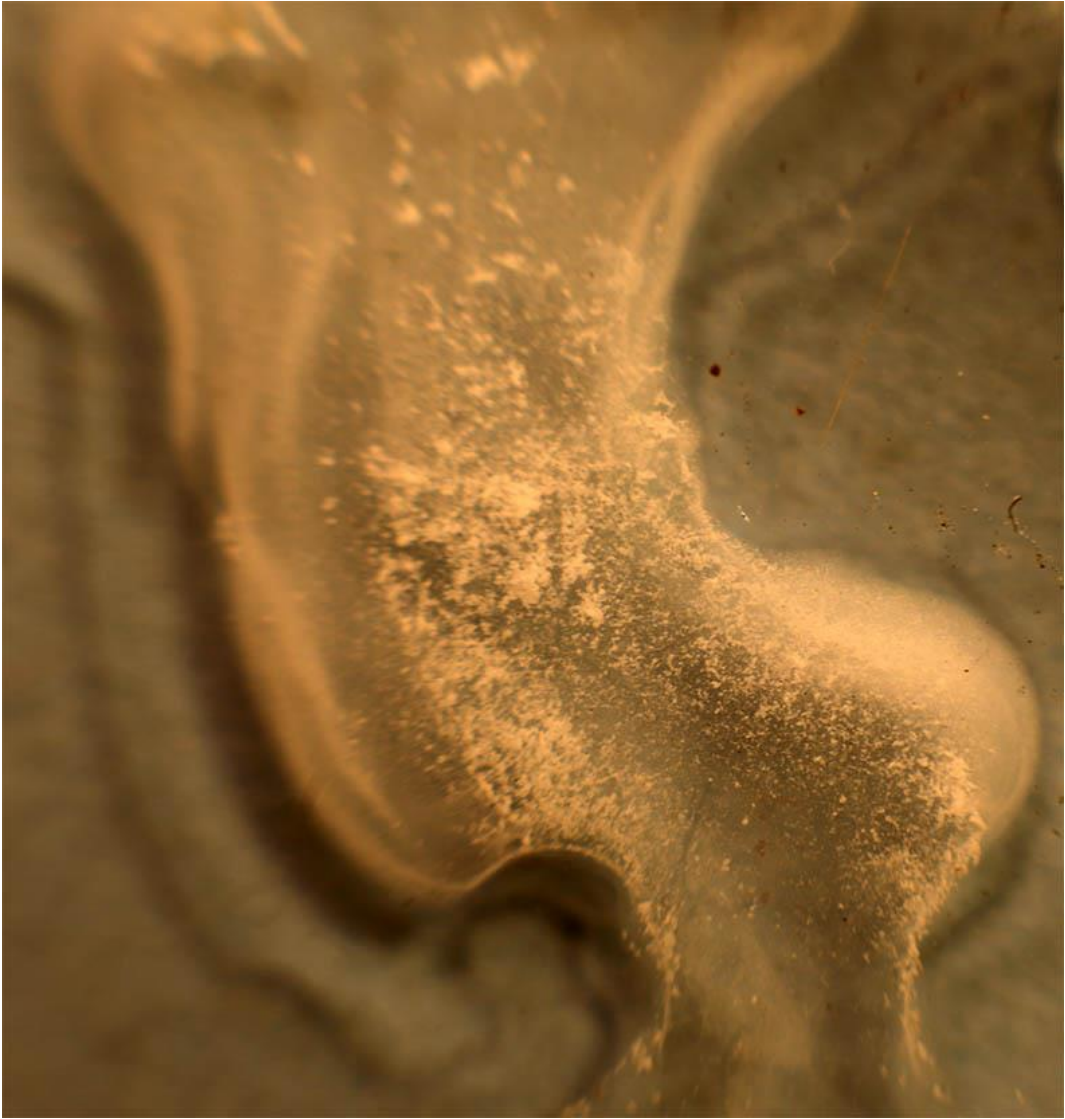


Fig.5

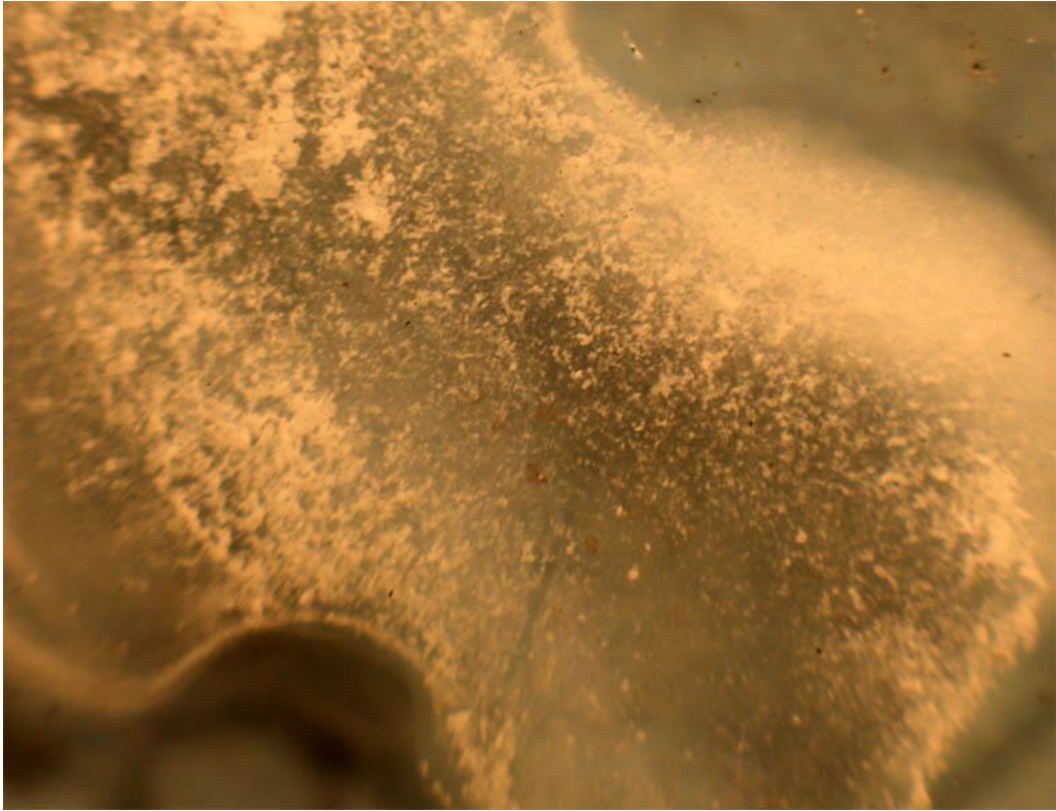


Fig.6

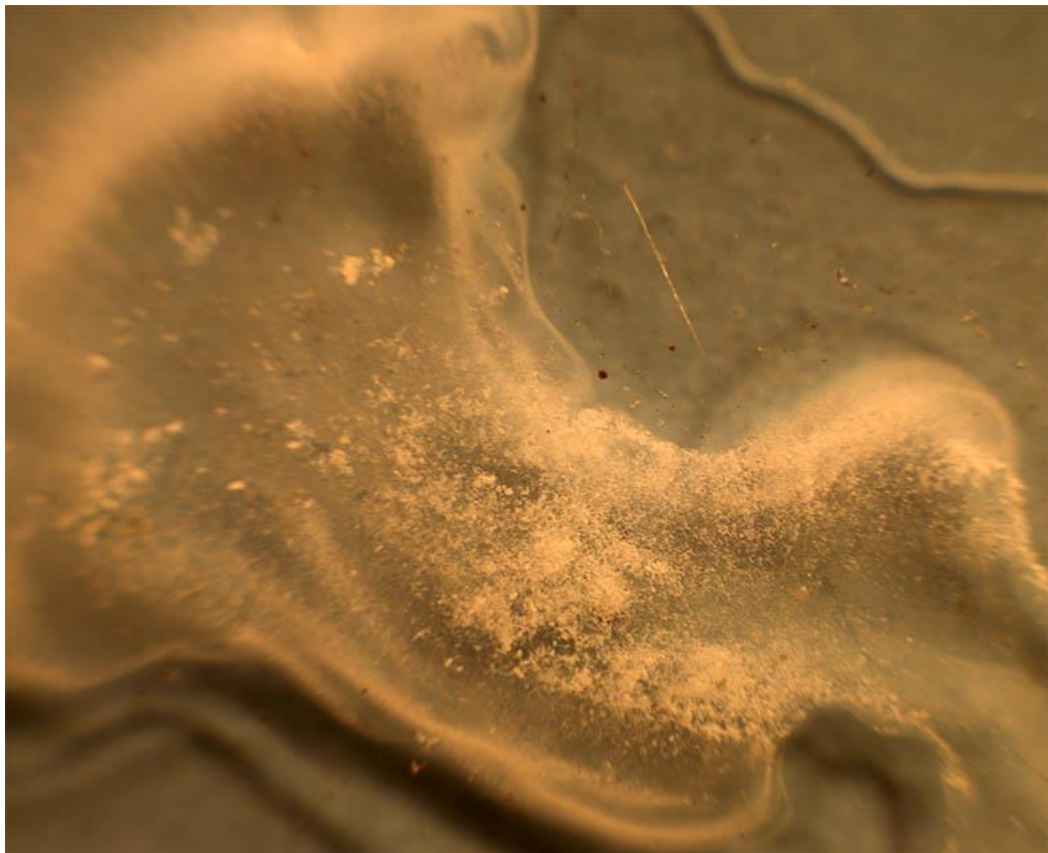


Fig.7





Fig.8



Fig.9



Fig.10



Fig.11