

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

19. Nitrato de plata e hidrógeno carbonato sódico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e hidrógeno carbonato sódico disuelto en agua (fig.1). Las unimos. Rápidamente se produce un precipitado blancocino de AgHCO_3 ($K_{ps}=8,5 \cdot 10^{-12}$) (fig.2-9)



Fig.1

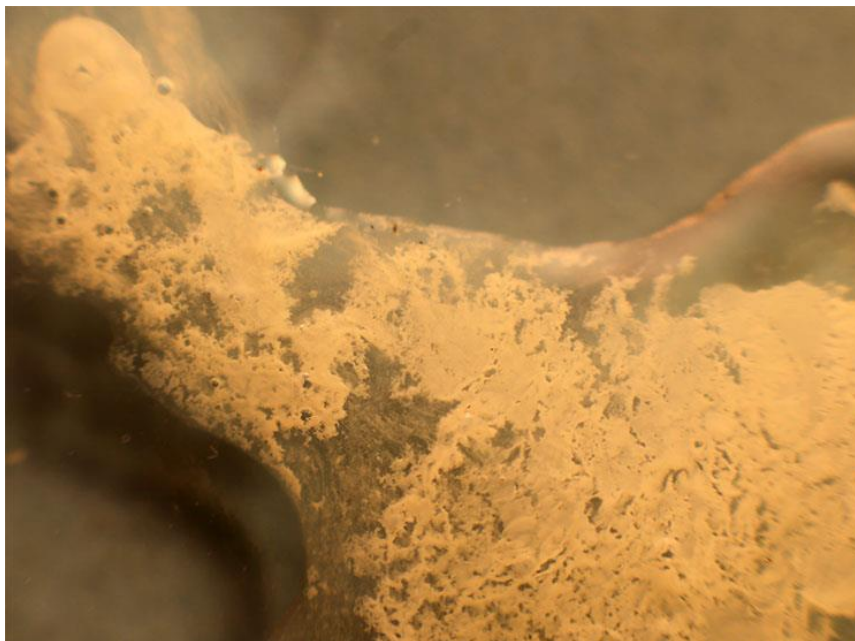


Fig.2



Fig.3 (ampliación)



Fig.4 (ampliación y detalle)

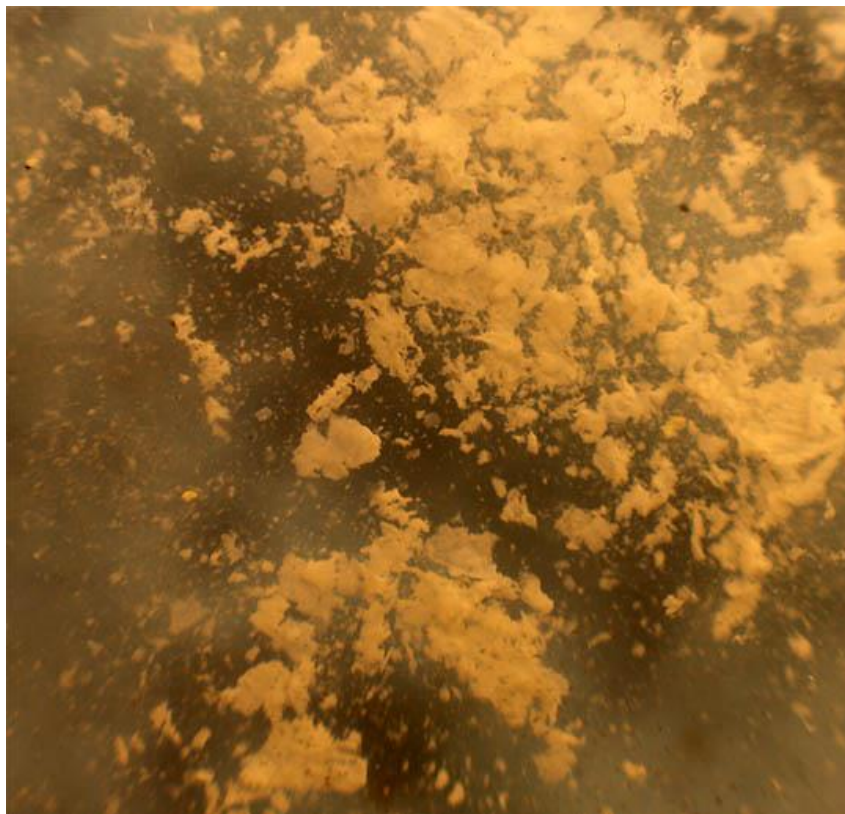


Fig.5

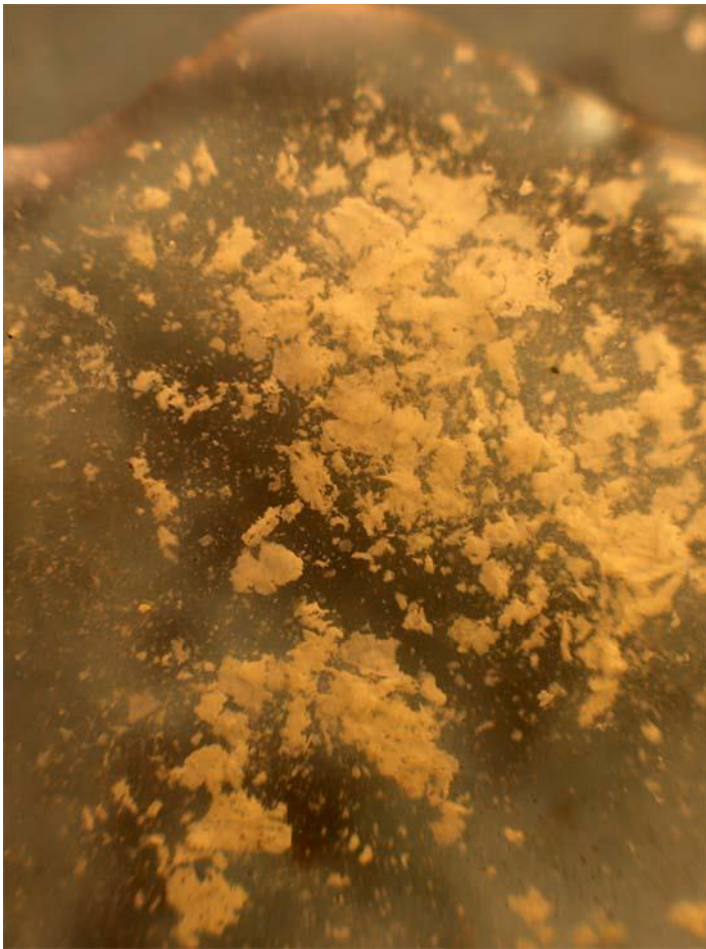


Fig.6 (ampliación)



Fig.7



Fig.8 (detalle)



Fig.9

El proceso que tiene lugar es:

