

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

12. Nitrato de plata y ortofosfato sódico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y dihidrógeno ortofosfato potásico disuelto en agua (fig.1). Los unimos. Rápidamente se produce un precipitado marrón amarillento de AgH_2PO_4 ($K_{ps}=8,89 \cdot 10^{-17}$) (fig.2-8).



Fig.1



Fig.2



Fig.3



Fig.4 (Ampliación)

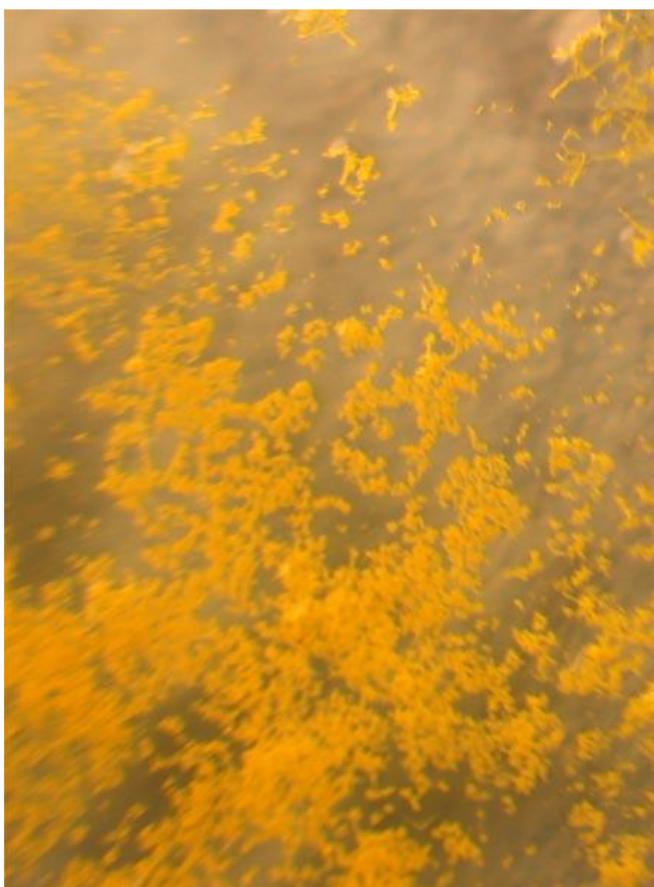


Fig.5 (Detalle)



Fig.6

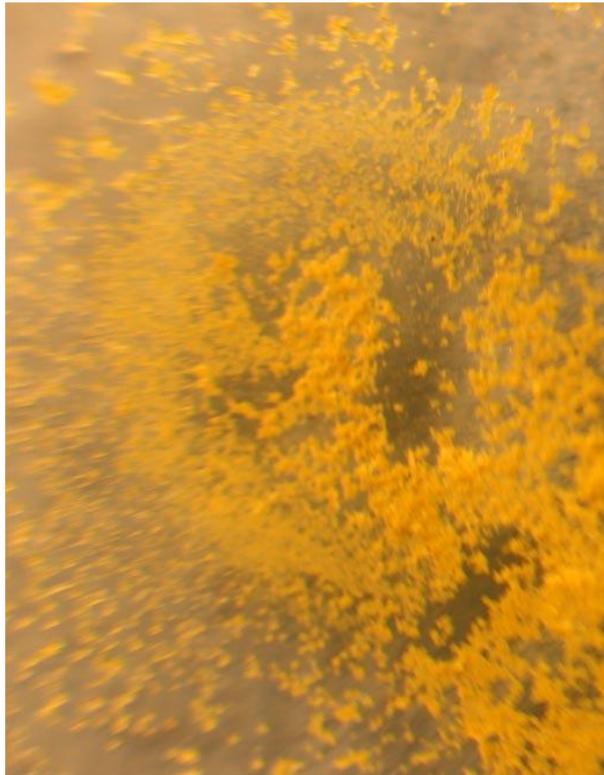


Fig.7 (ampliación)



Fig.8

El proceso que tiene lugar es:

