

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

5. Nitrato de plata y cromato potásico.

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata y cromato potásico disueltos en agua (fig.1). Los unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado rojo-amarillento de Ag_2CrO_4 ($K_{ps}=1,12 \cdot 10^{-12}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-7). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar formando una estructura arborescente (fig.10-13)



Fig.1



Fig.2

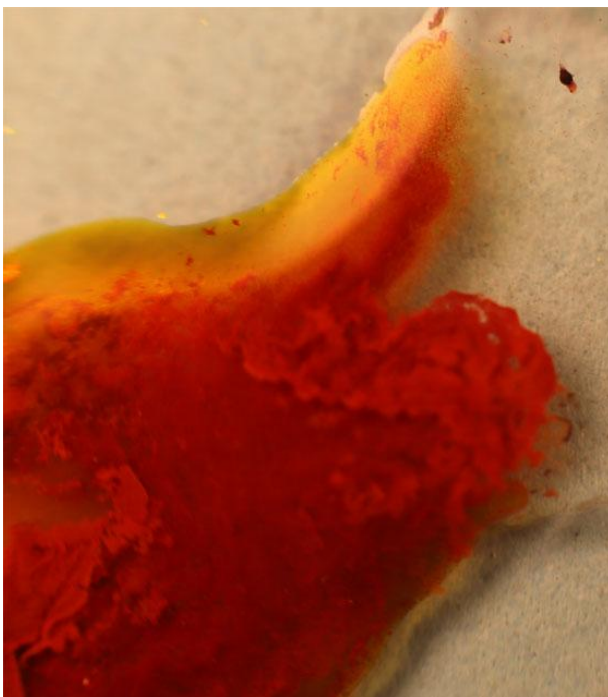


Fig.4



Fig.3 (ampliación)

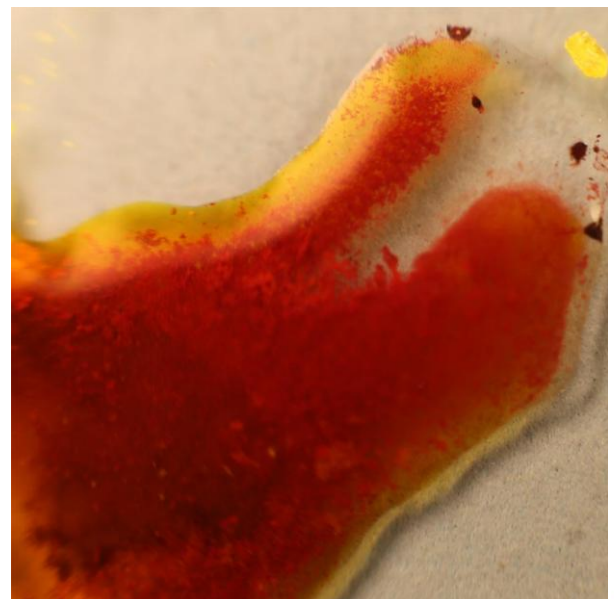


Fig.6 (detalle)

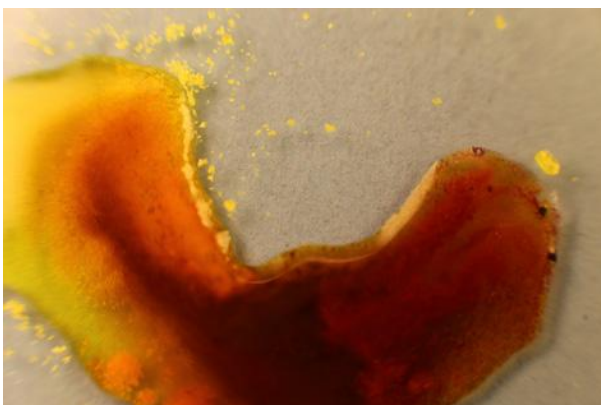


Fig.5





Fig.8 (pasa cierto tiempo)



Fig.7



Fig.9



Fig.10



Fig.12



Fig.11 (detalle)





El proceso que tiene lugar es:

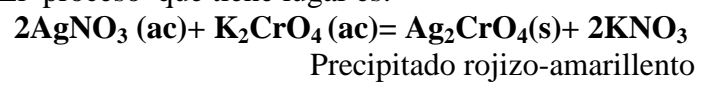


Fig.13 (detalle)