

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

3. Nitrato de plata y dicromato potásico

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e dicromato potásico disueltos en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado rojizo de $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ($K_{ps}=1,12 \cdot 10^{-12}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-10). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a oscurecerse por formación de óxido de plata marrón oscuro.



Fig.1



Fig.2



Fig.4



Fig.3



Fig.5 (ampliación)

Fig.6 (detalle)





Fig.7 (detalle)

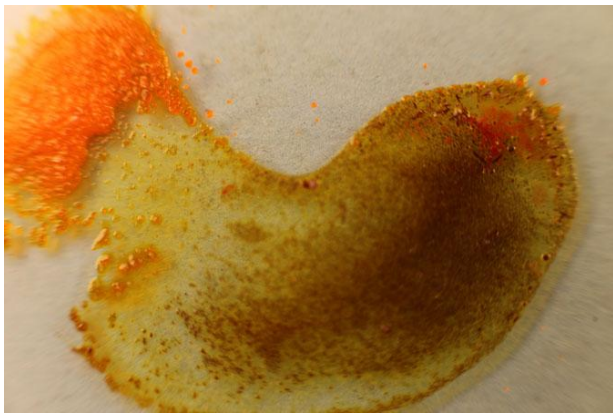


Fig.9



Fig.8



Fig.10



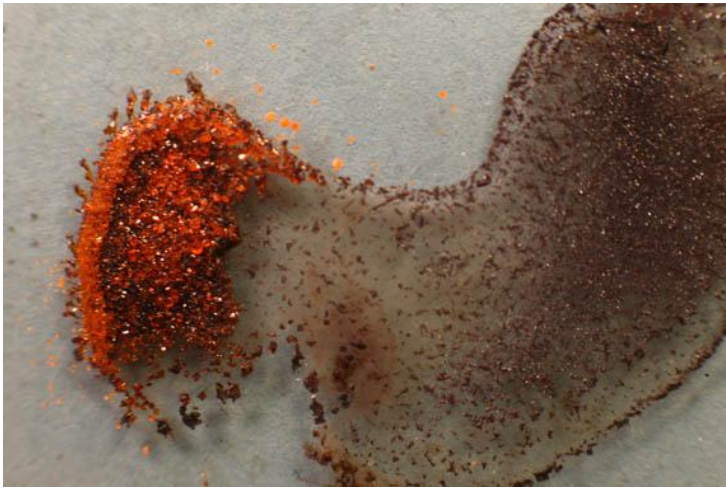


Fig.12



Fig.11 (detalle)



Fig.13 (detalle, pasado cierto tiempo)

El proceso que tiene lugar es:

