

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Ag^{1+}

1. Nitrato de plata e hidróxido sódico

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e hidróxido sódico (fig.1). Las unimos con una varilla (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado marrón de AgOH ($K_{ps}=6,8 \cdot 10^{-9}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-7). Después de un día, al irse secando forma grupos y como dos capas (fig.8-12).



Fig.1



Fig.2



Fig.3(ampliación)



Fig.4



Fig.5 (ampliación)



Fig.6



Fig.7



Fig.9 (ampliación)



Fig.8



Fig.10

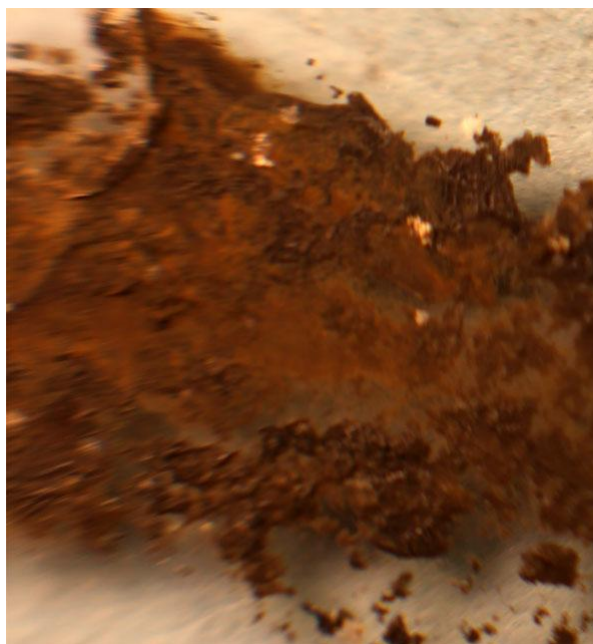


Fig.11 (detalle)



Fig.12

Los procesos que tienen lugar son:

