

## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Ag}^{1+}$

### 4. Nitrato de plata y tiocianato potásico

Partimos de 2 gotas de nitrato de plata e tiocianato potásico disueltos en agua. Las unimos (fig.1). Rápidamente se produce un precipitado blanco de  $\text{AgSCN}$  ( $K_{ps}=1,3 \cdot 10^{-12}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.2-8). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar (fig.9).



Fig.1

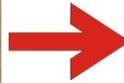


Fig.4



Fig.3



Fig.5 (ampliación)



Fig.6 Contraste



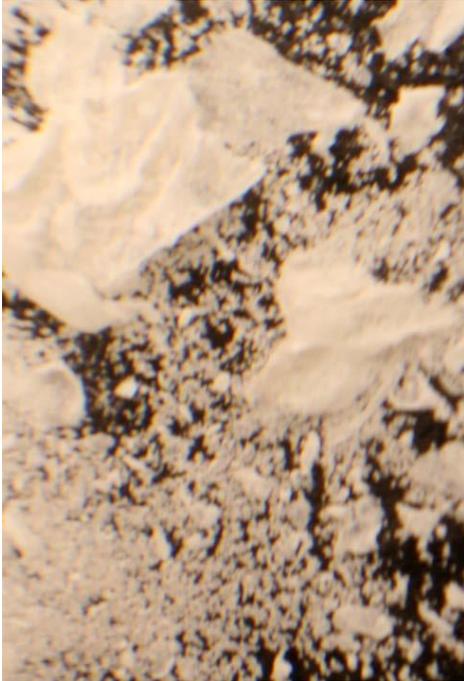


Fig.7 (detalle)



Fig.8

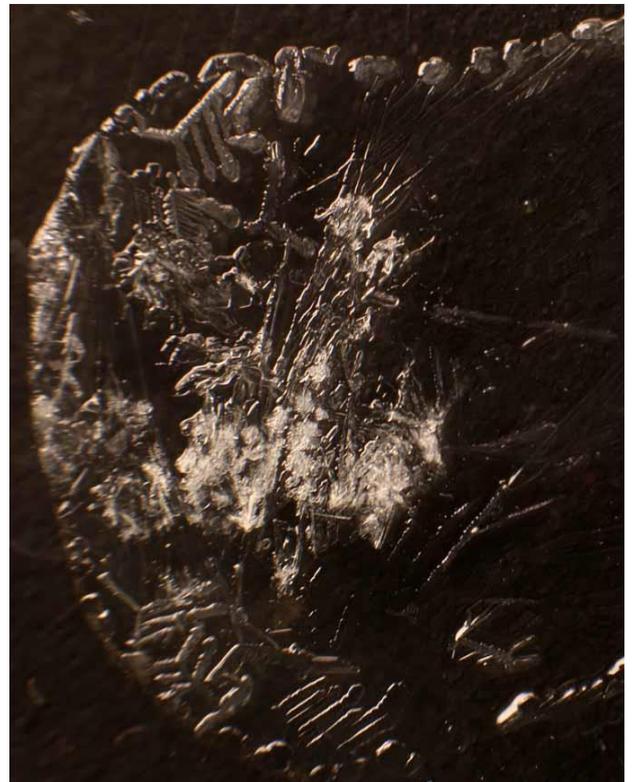
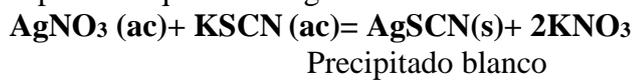


Fig.9

El proceso que tiene lugar es:



Disolución del precipitado por formación de complejos amoniacaes de plata I. Al agregarle una gota de hidróxido amónico, se va disolviendo (fig.10-14).



Fig.10

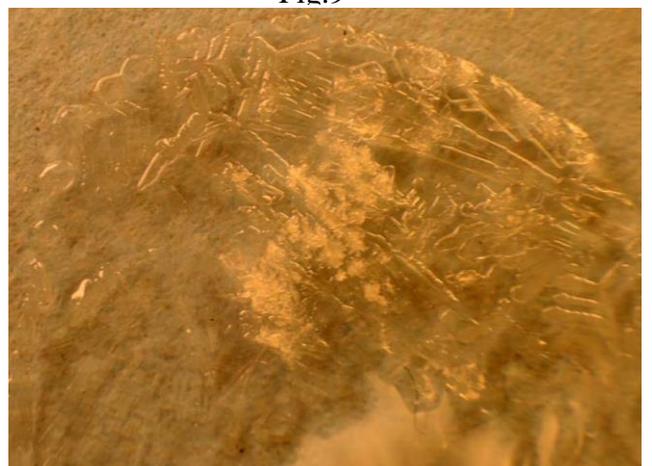
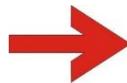


Fig.11 (detalle)



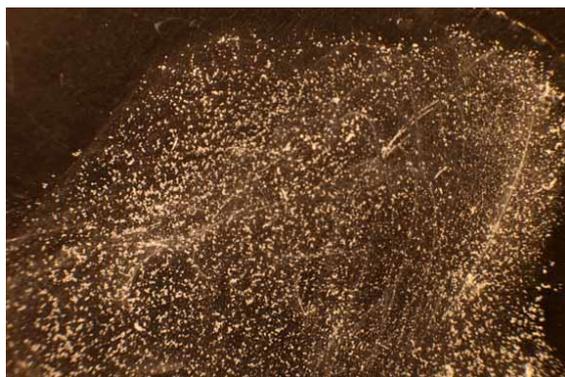


Fig.13



Fig.12

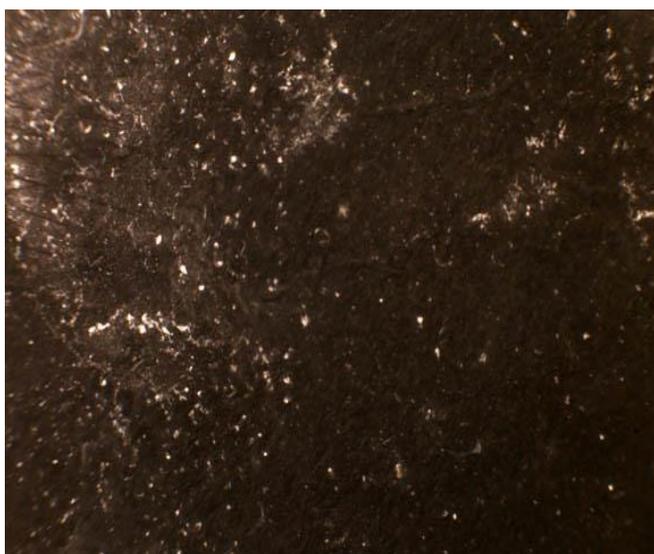
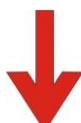


Fig.14

El proceso que tiene lugar es:  
 $2\text{NH}_3(\text{ac}) + \text{AgSCN}(\text{s}) = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{SCN}(\text{ac})$