

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Cd^{2+}

10. Cloruro de cadmio y tiocianato potásico.

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y tiocianato potásico disueltos en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado blanquecino de $\text{Cd}(\text{SCN})_2$ ($K_{ps}=6.10^{-10}$) que se extiende con dificultad a las dos gotas (fig.3). Por ello se refuerza la concentración del tiocianato potásico con lo cual el precipitado se aprecia mejor (fig.4-7)

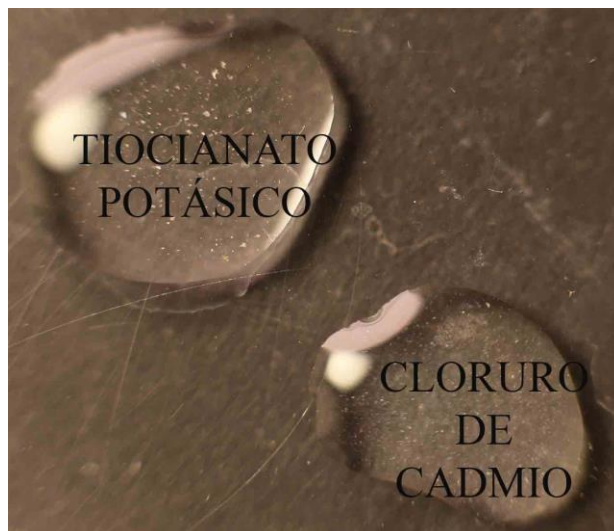


Fig.1

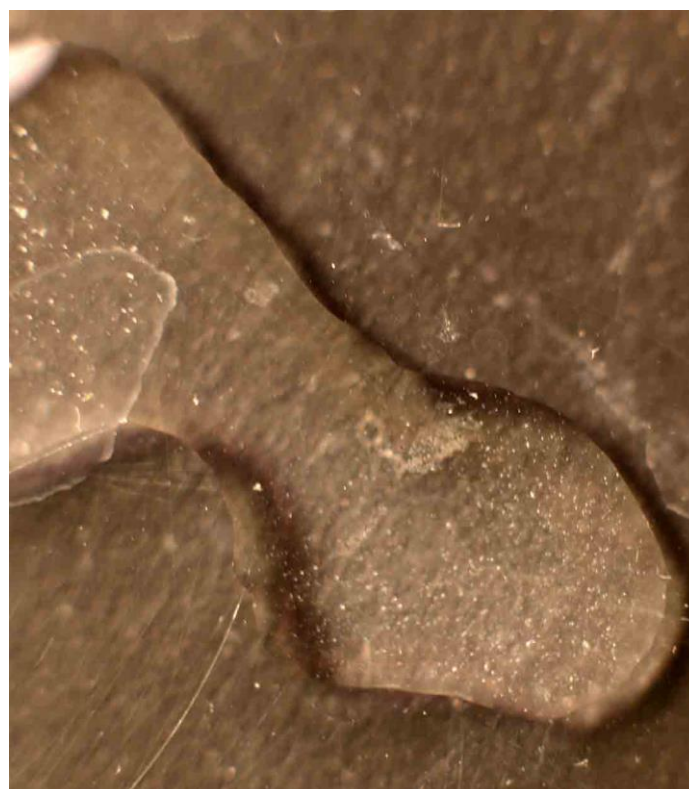


Fig.2

La reacción química que se produce es :



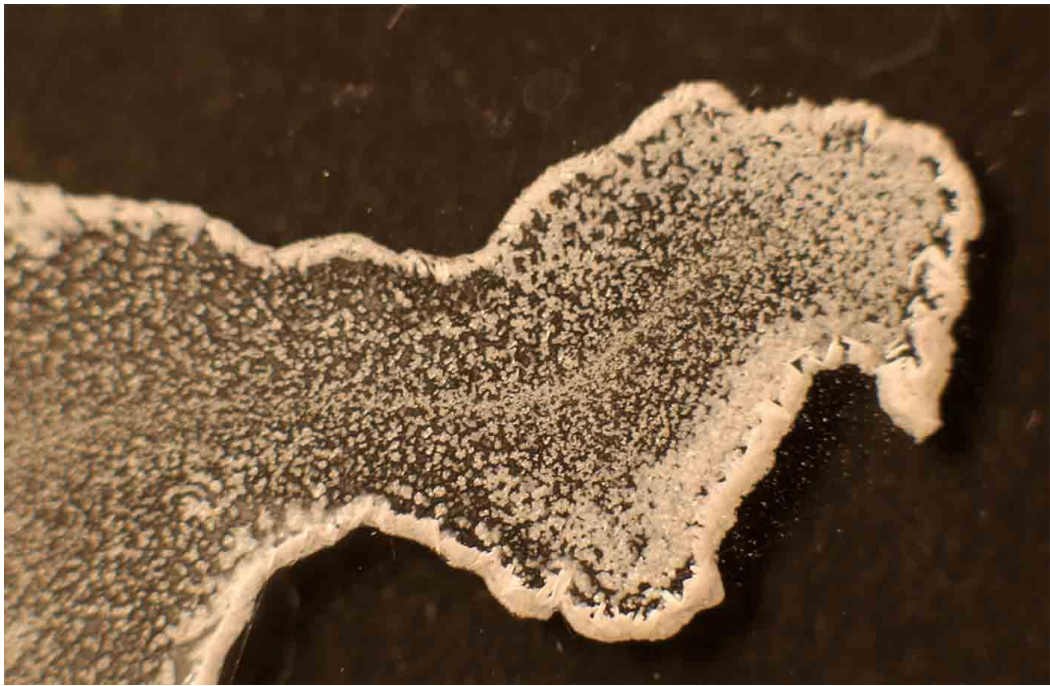


Fig.3 (Detalle)



Fig.4



Fig.5(Detalle)



Fig.6(Detalle)

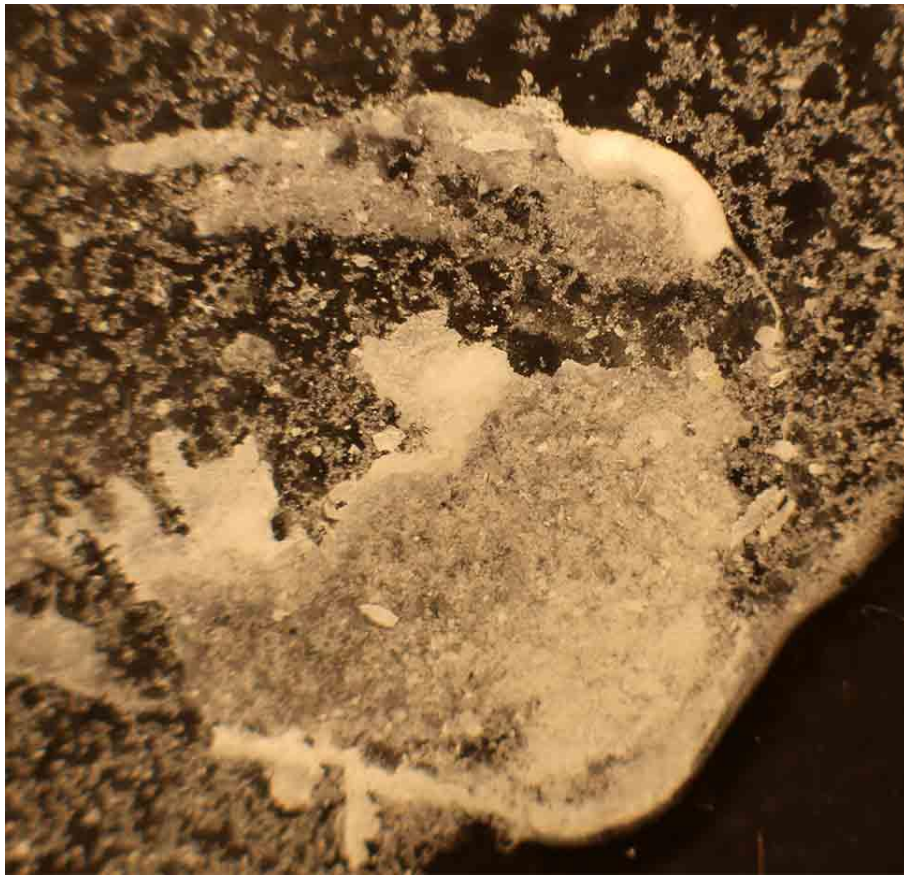


Fig.7