

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Cd^{2+}

7. Cloruro de cadmio y Carbonato sódico.

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y carbonato sódico disuelto en agua (fig.1). Las unimos . Rápidamente se produce un precipitado blanquecino de CdCO_3 ($K_{ps}=1,0 \cdot 10^{-12}$) que se extiende fácilmente a las dos gotas .(fig.2-9).



Fig.1



Fig.2

La reacción química que se produce es :

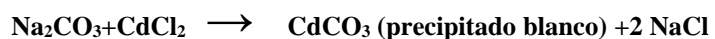




Fig.3



Fig.4



Fig.5(Detalle)

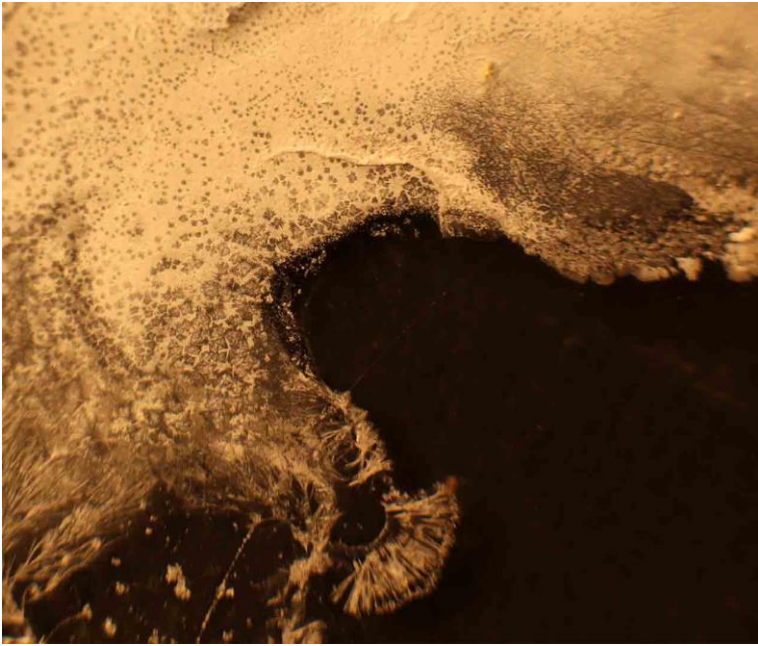


Fig.6



Fig.7

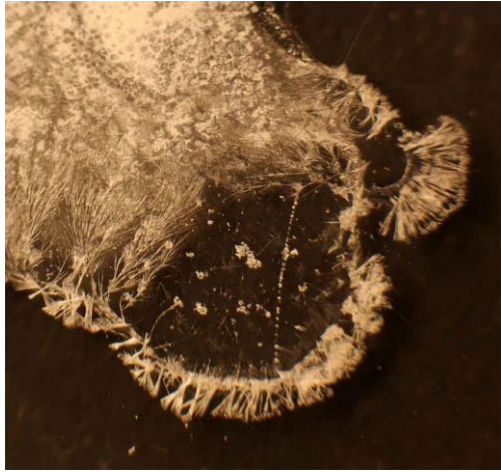


Fig.8(Detalle)

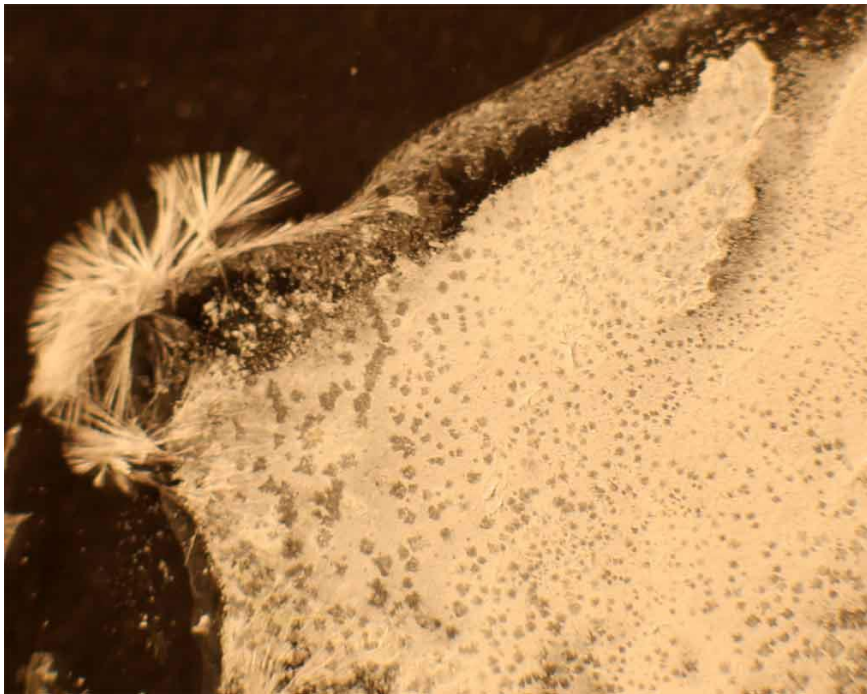


Fig.9 (Detalle)