

## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Cd}^{2+}$

12.1 Cloruro de cadmio y wolframato potásico.

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y wolframato potásico disuelto en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado blanquecino de  $\text{CdWO}_4$  ( $K_{ps}=6.10^{-7}$ ) que se extiende fácilmente a las dos gotas (fig.3-10).



Fig.1



Fig.2

La reacción química que se produce es :





Fig.3



Fig.4



Fig.5

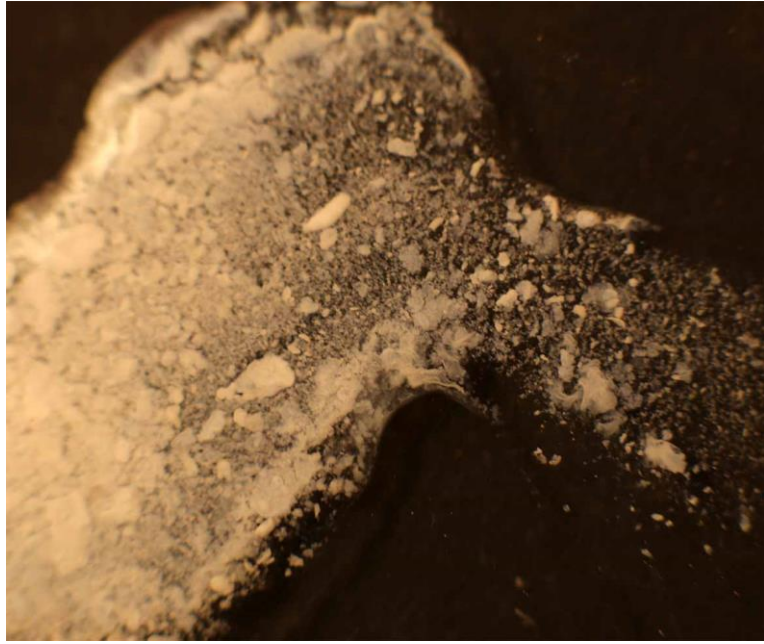


Fig.6

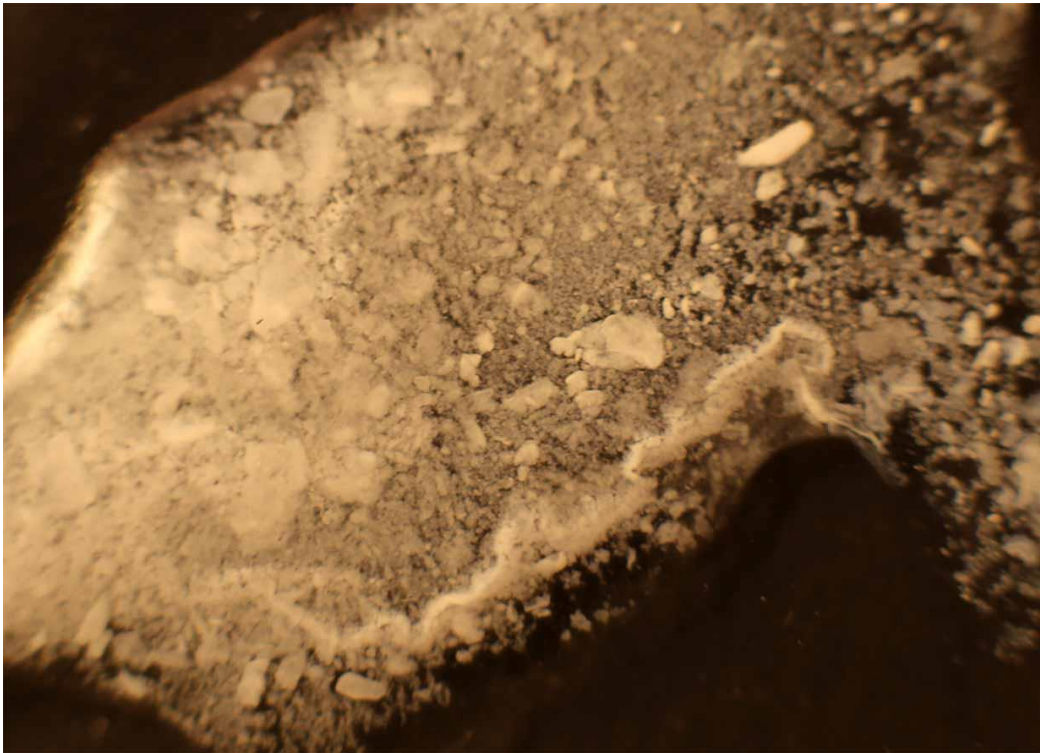


Fig.7



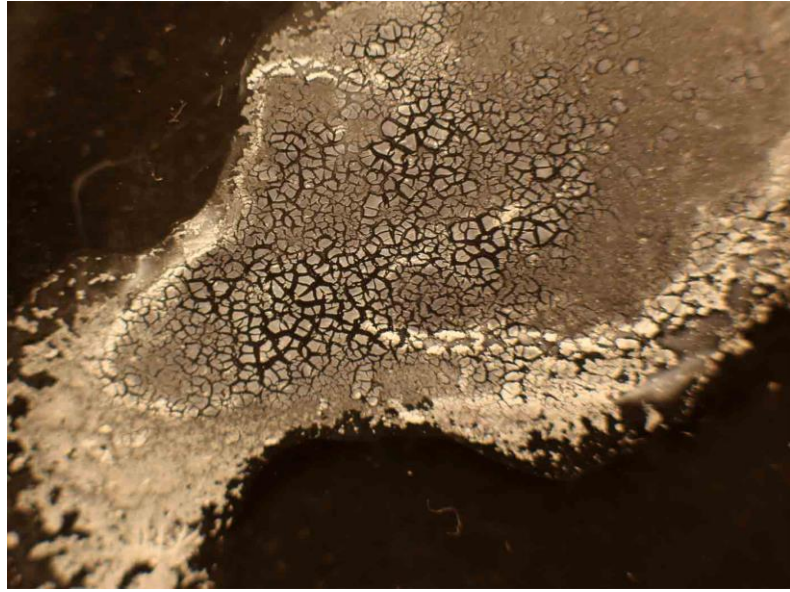


Fig.8

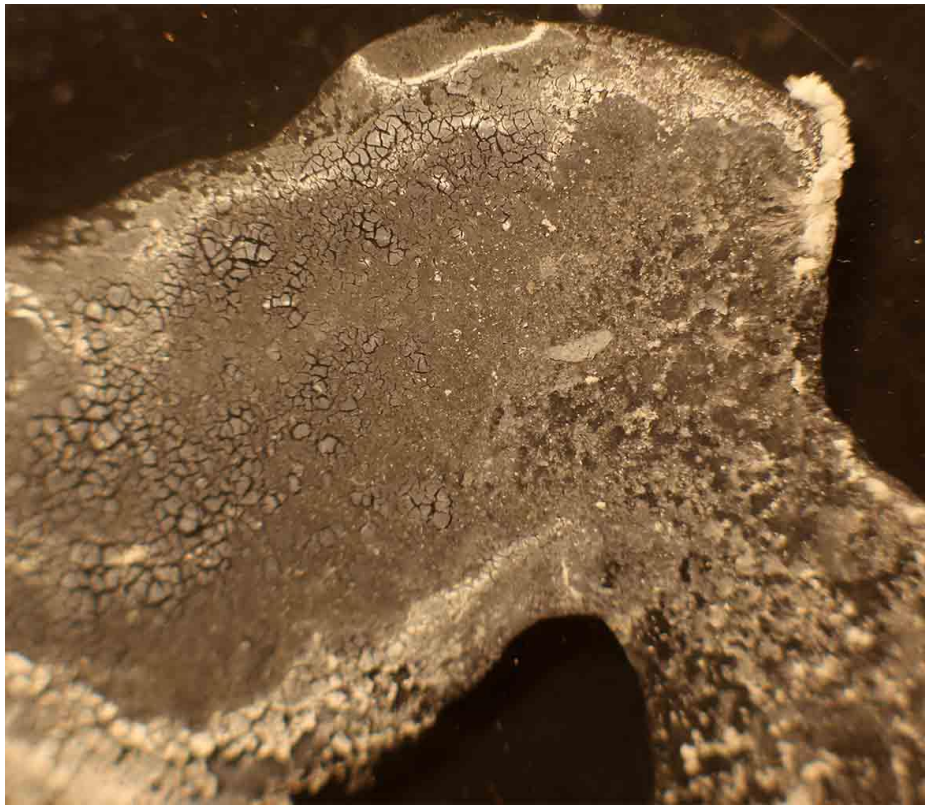


Fig.9 (Detalle)

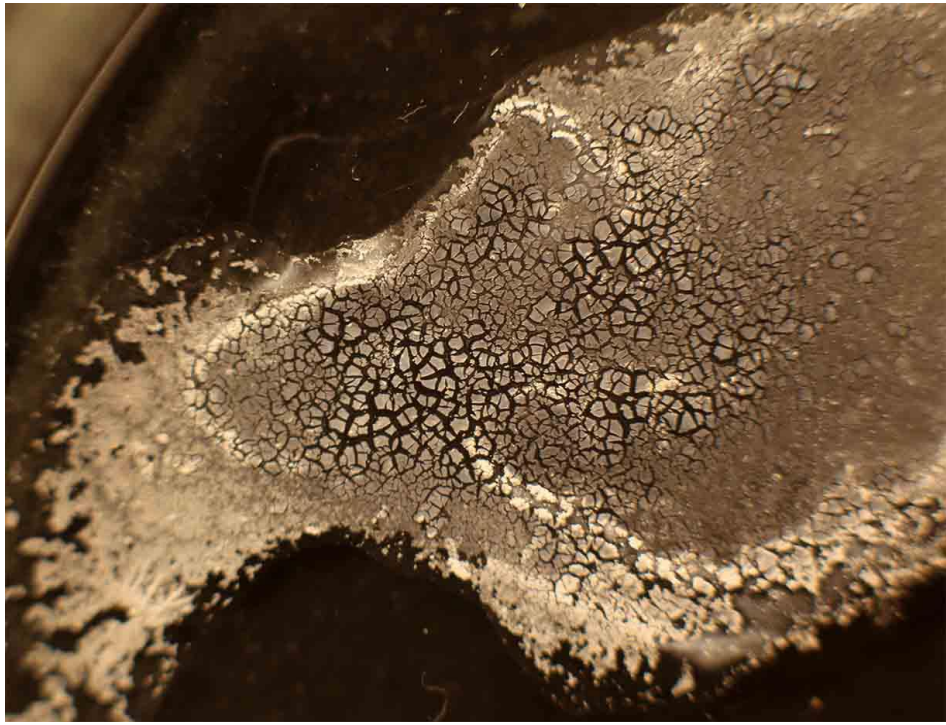


Fig.10