

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Cd^{2+}

1. Cloruro de cadmio y cromato potásico.

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y cromato potásico disueltos en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado amarillento de CdCrO_4 ($K_{ps}=1,2 \cdot 10^{-9}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-8). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar formando una estructura arborescente (fig.9-11)



Fig.1

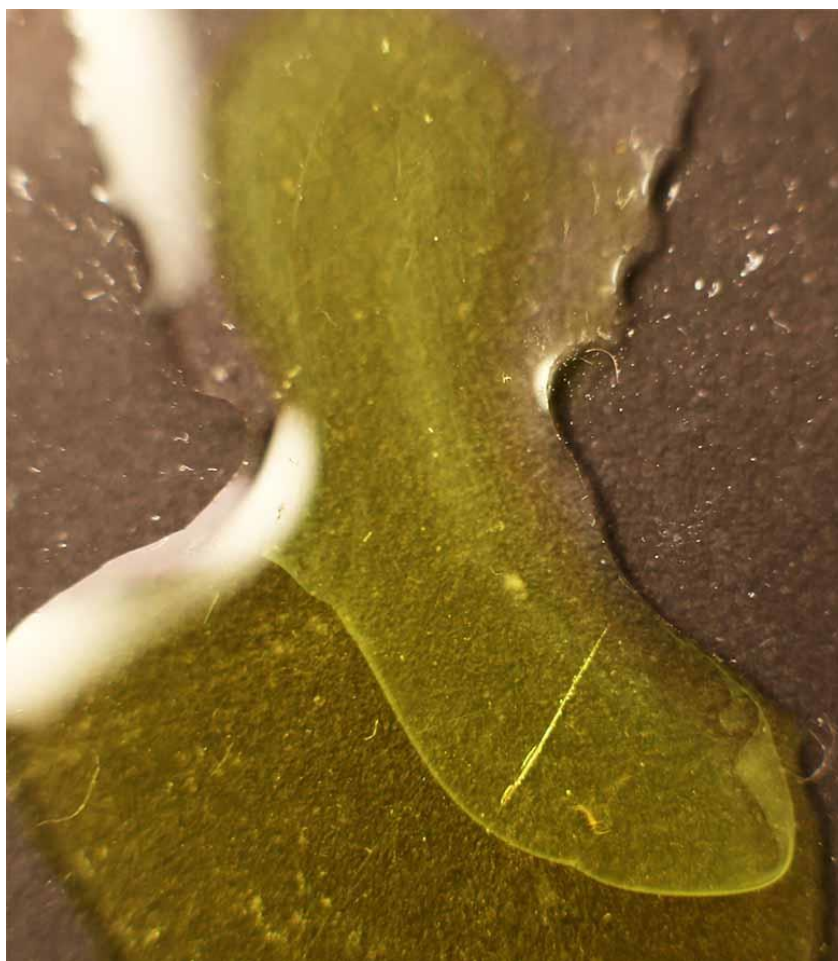


Fig.2

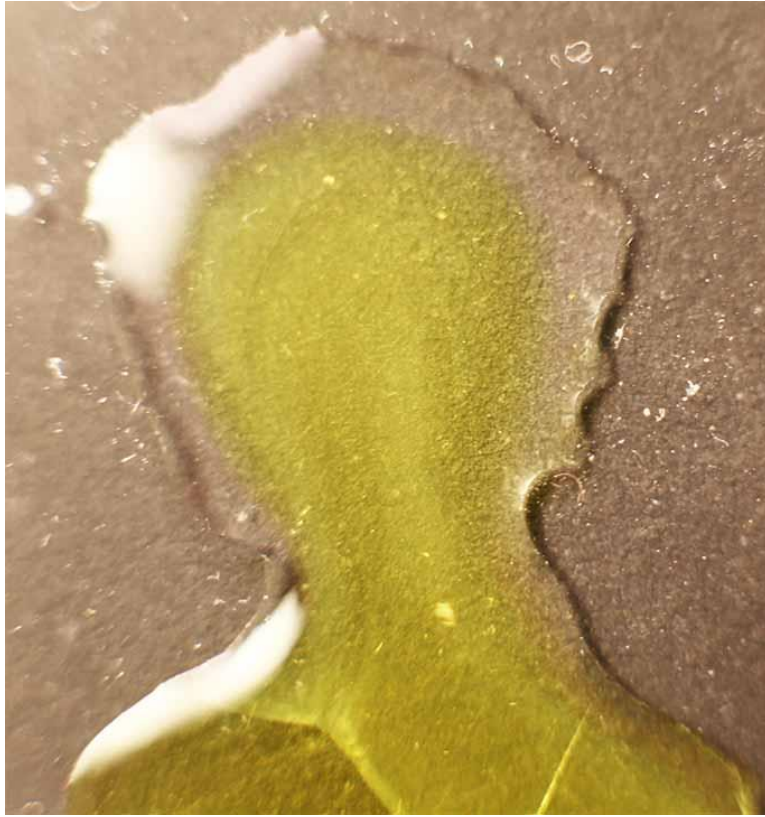


Fig.3

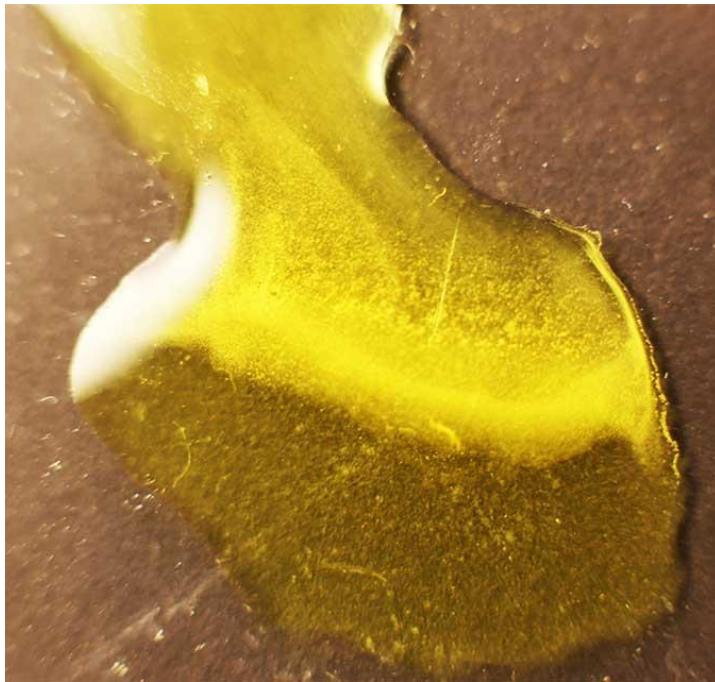
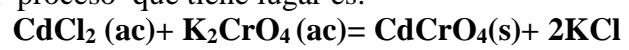


Fig.4 (ampliación)

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado amarillento

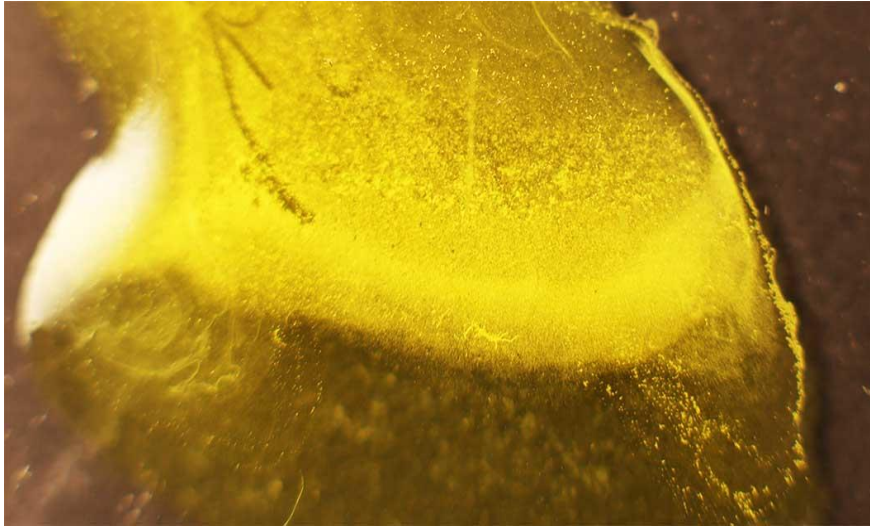


Fig.5

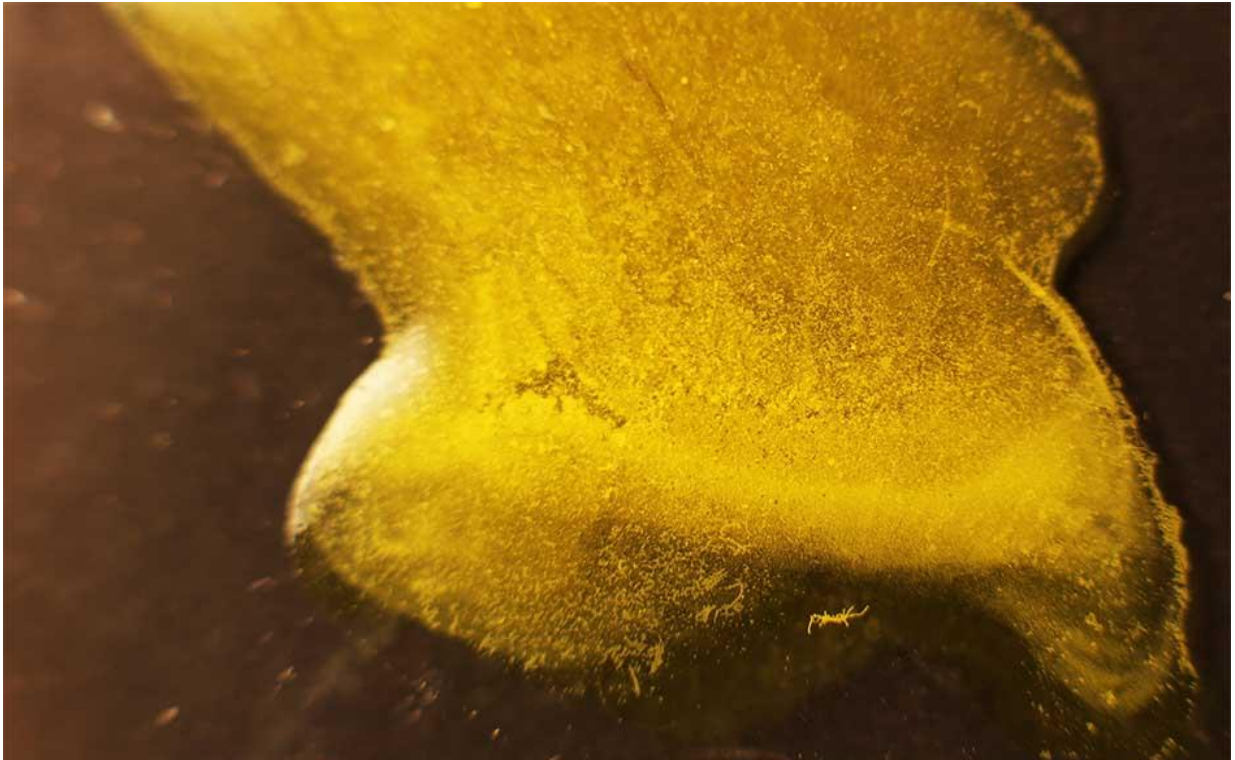


Fig 6



Fig.7



Fig.8 (ampliación)



Fig.9

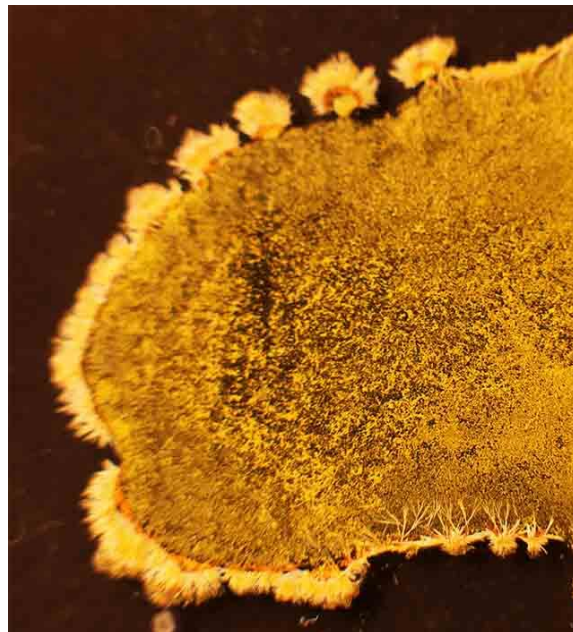


Fig.10



Fig.11