

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

3. Cloruro de cadmio y dicromato potásico.

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y dicromato potásico disueltas en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápido se produce un precipitado amarillento de  $\text{CdCr}_2\text{O}_7$  ( $K_{ps}=1,2 \cdot 10^{-9}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.3-6). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar formando una estructura arborescente (fig.7-9)



Fig.1

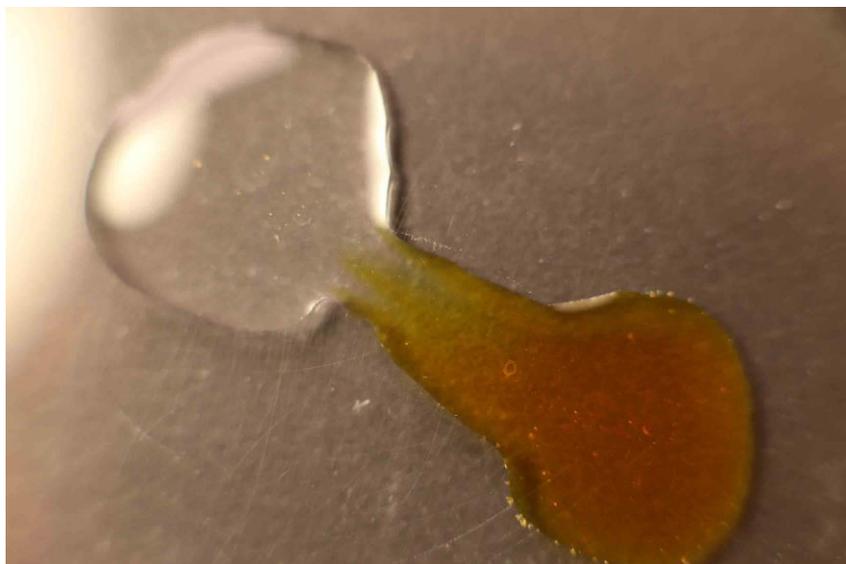


Fig.2

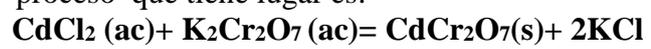


Fig.3



Fig.4

El proceso que tiene lugar es:



Precipitado rojizoamarillento

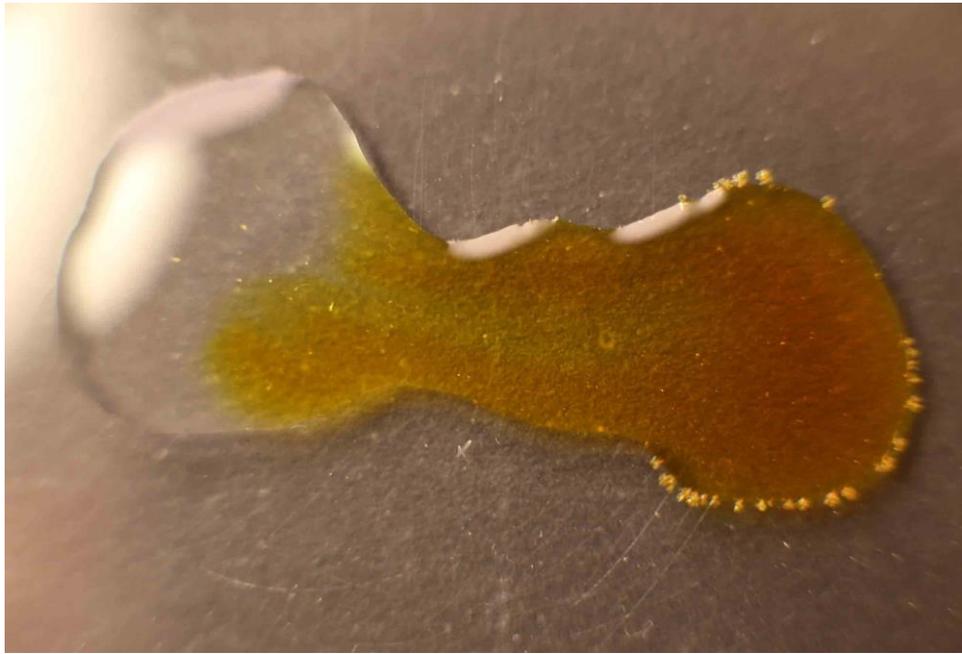


Fig.5



Fig 6

Pasan 24 horas



Fig.7



Fig.8 (detalle)



Fig.9 (Detalle)

Ver detalles arborescentes en la doble ampliación de la figura siguiente

