

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

### 2. Solubilización del cromato de cadmio

Como se ha hecho en experimentos anteriores, se podrá solubilizar el precipitado (fig.1)



Fig.1

transformándolo en un complejo amoniacal. Para ello se le agregan gotas de hidróxido amónico (fig2-7)

El proceso que tiene lugar es:  $2\text{NH}_3(\text{ac}) + \text{CdCrO}_4(\text{s}) = [\text{Cd}(\text{NH}_3)_2]\text{CrO}_4(\text{ac})$



Fig.2

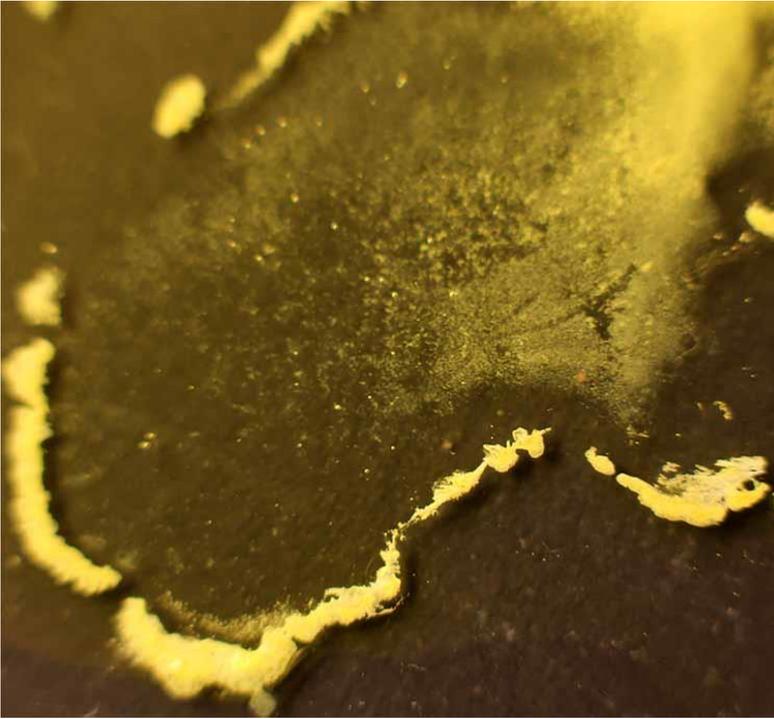


Fig.3

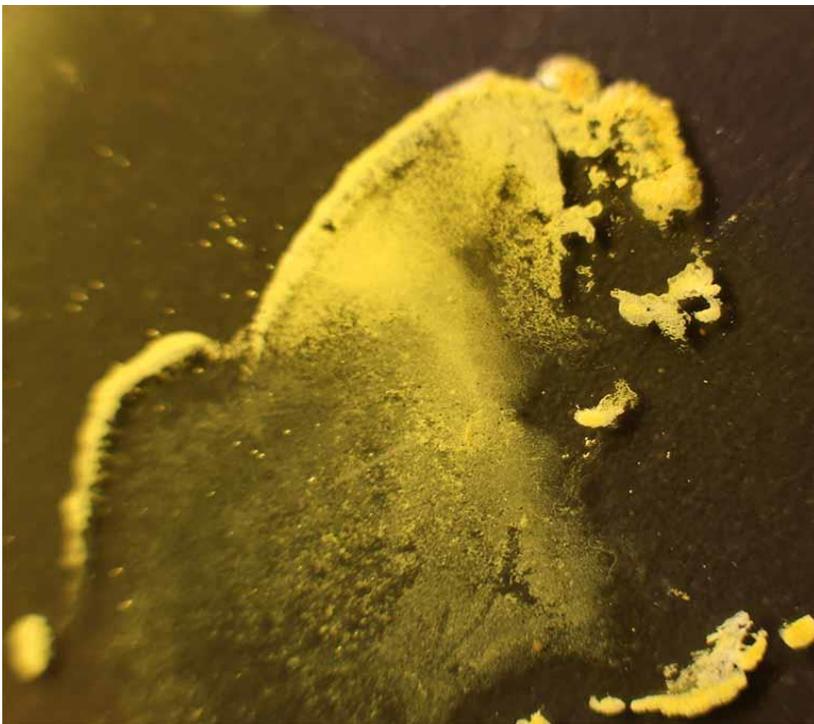


Fig.4



Fig.5

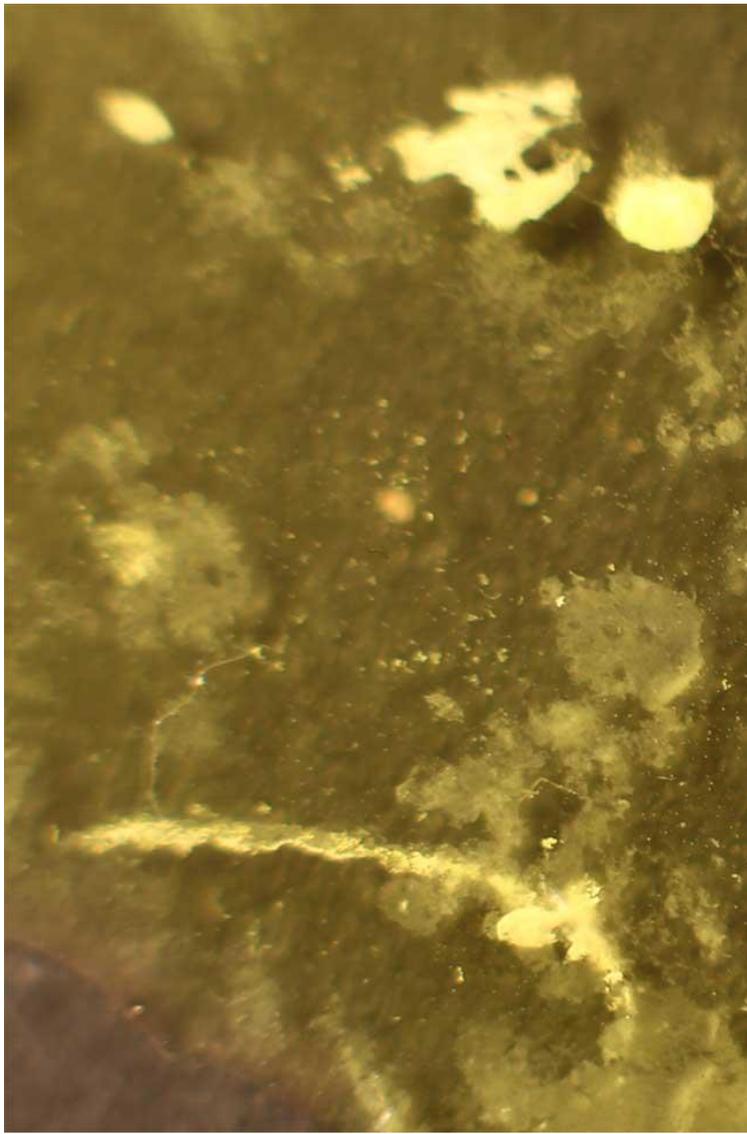


Fig.6

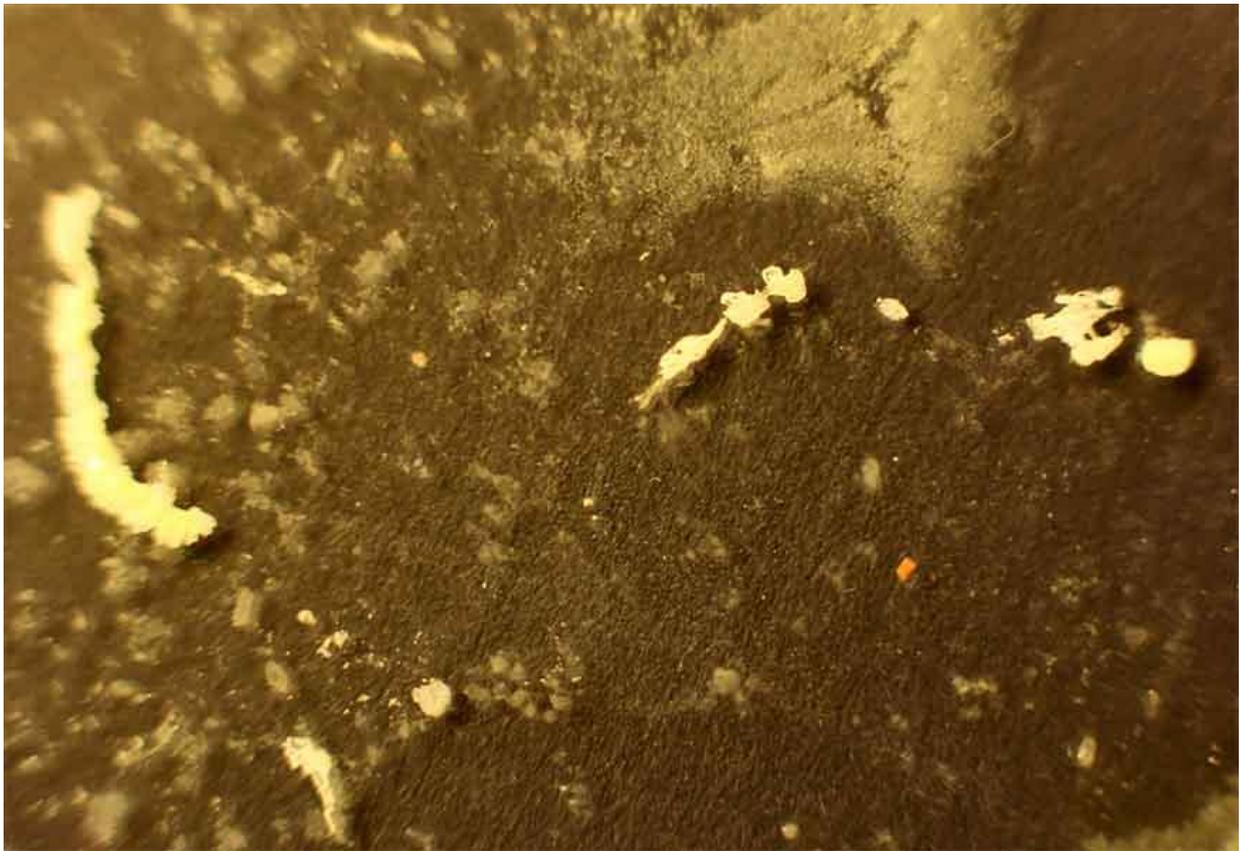


Fig.7