

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

1. Cloruro de mercurio(II) y Cromato potásico

Partimos de una gota de cloruro de mercurio (II) y cromato potásico sólido amarillo (fig.1).

Hacemos que la disolución invada al cromato (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado naranja de  $\text{HgCrO}_4$ , que se extiende a toda la caja Petri donde se realiza el experimento (fig.3-10).



Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

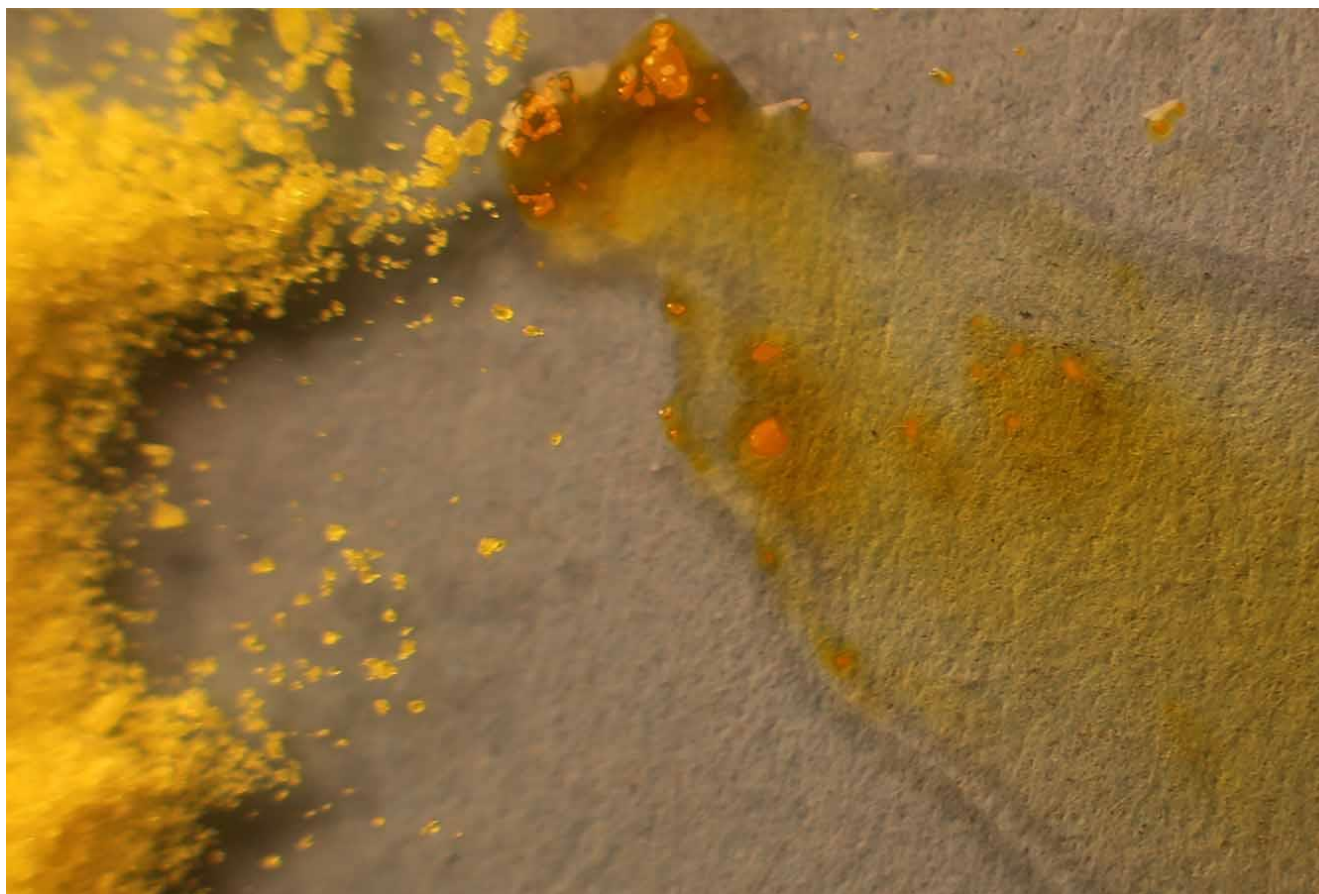
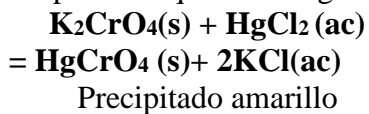


Fig.2

Se observa que el cromato amarillo comienza a transformarse en dicromato naranja



Fig.3



Fig.4

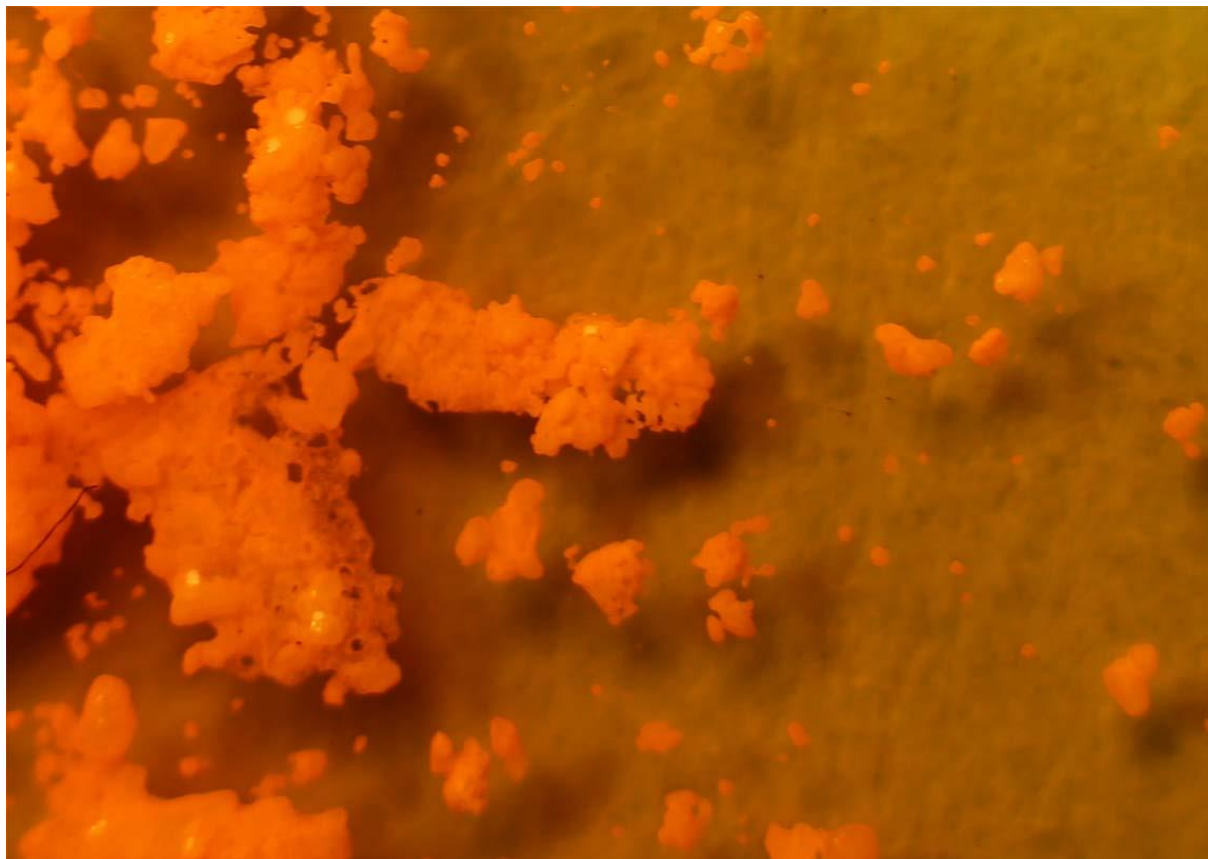


Fig.5  
Al agregar un poco cromato potásico(s)



Fig.6



Fig.7