

## PRECIPITACIÓN DE SALES DE $\text{Hg}^{1+}$

1. nitrato de mercurio(I) y yoduro potásico

Partimos de 2 gotas de cloruro de cadmio y cromato potásico disuelto en agua (fig.1). Las unimos (fig.2). Rápídamente se produce un precipitado amarillento de  $\text{Hg}_2\text{I}_2$  ( $K_{ps}=5,2 \cdot 10^{-29}$ ), que se extiende a las dos gotas (fig.3-5). Pasado cierto tiempo el precipitado comienza a cristalizar formando una estructura arborescente

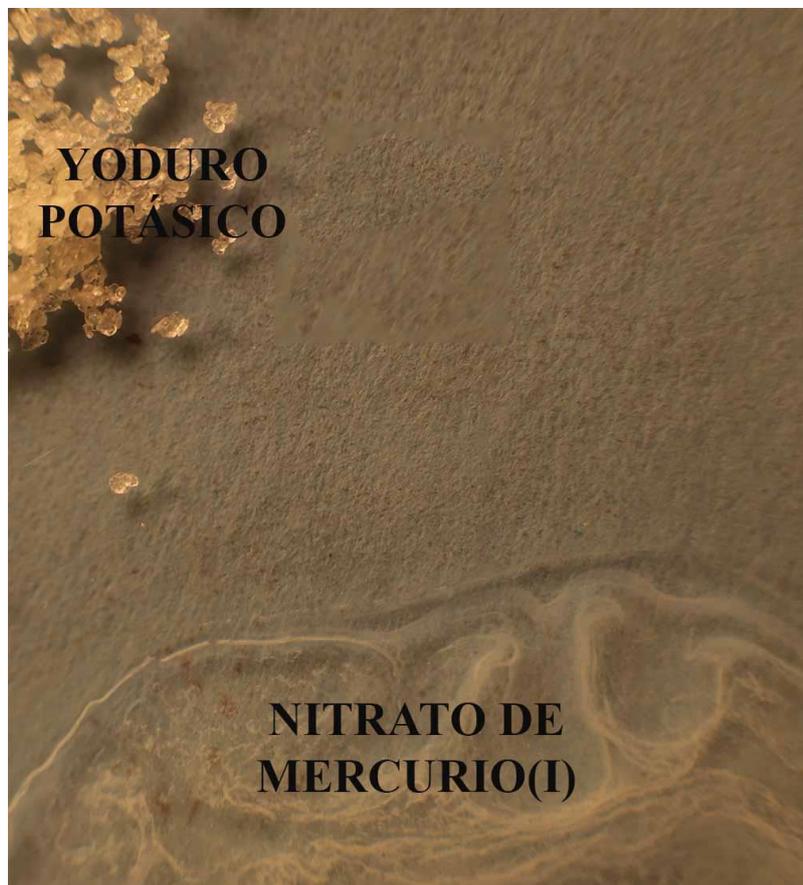


Fig.1

El proceso que tiene lugar es:

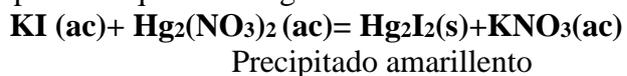




Fig.2



Fig.3



Fig.4 (ampliación)

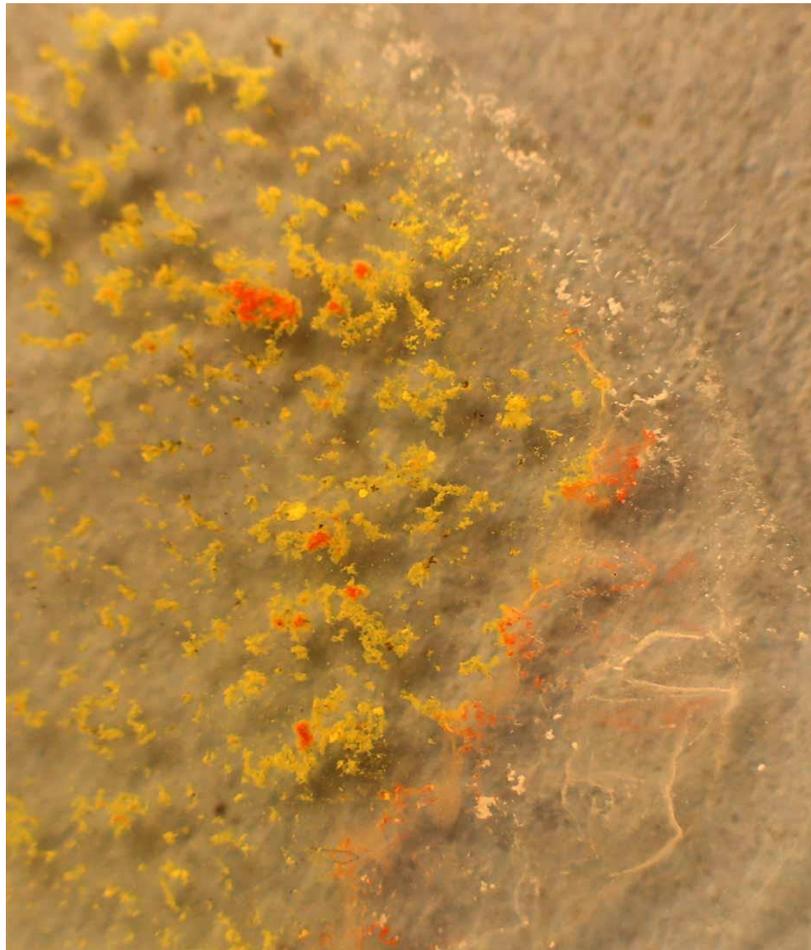


Fig.5 (detalle)