

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{2+}

6. Cloruro de mercurio(II) y yodato potásico
Partimos de una gota de cloruro de mercurio y yodato potásico (s) (fig.1). Hacemos que la disolución disuelva parcialmente los cristales (fig.2). Al cabo de cierto tiempo se produce un precipitado blanquecino de $\text{Hg}(\text{IO}_3)_2$ ($K_{ps}=2,9 \cdot 10^{-9}$), que se extiende a las dos gotas (fig.3-7).

El proceso que tiene lugar es:

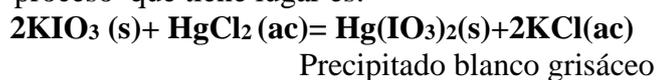


Fig.1

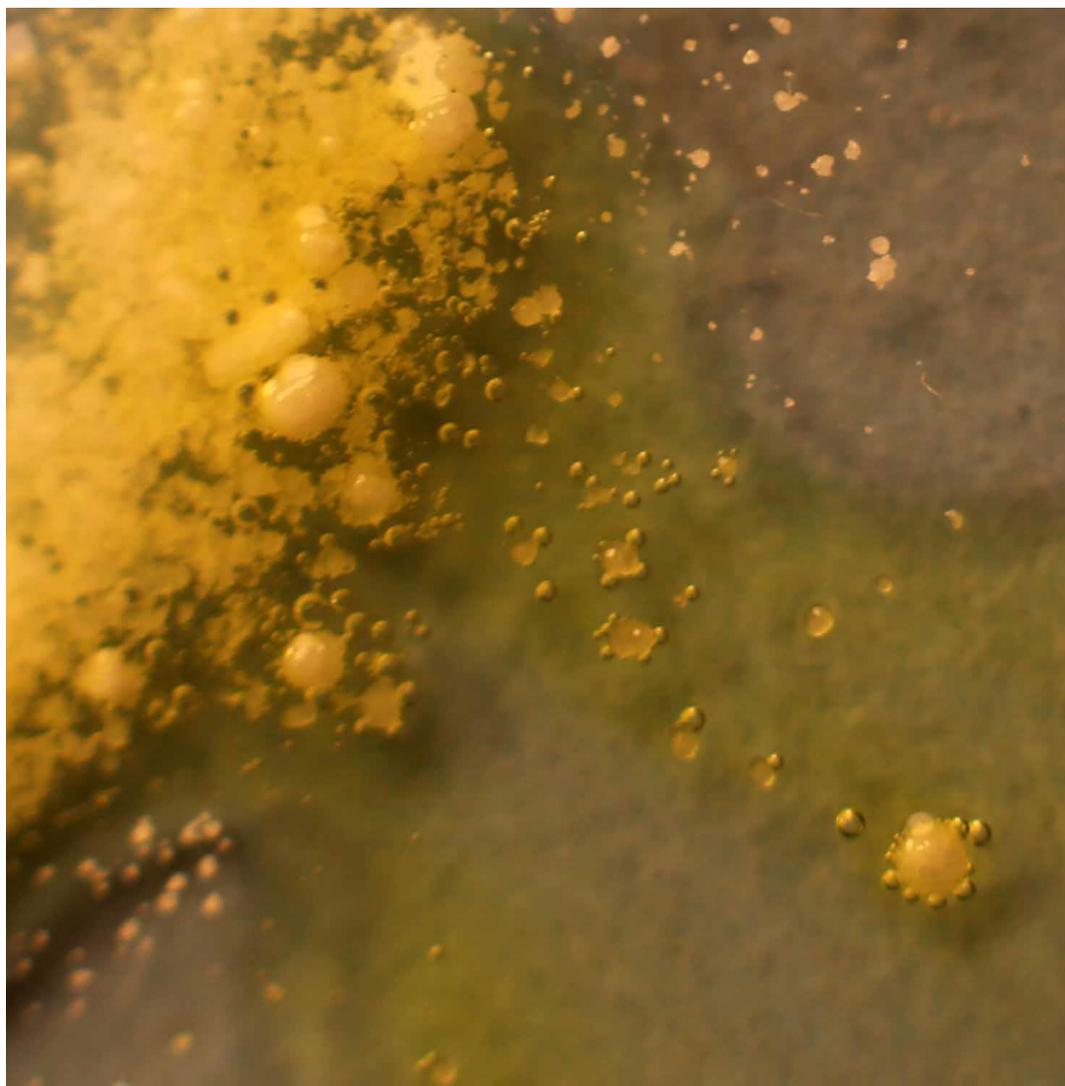


Fig.2



Fig.3



Fig.4 (ampliación y detalle)



Fig.5
Pasado cierto tiempo



Fig 6
El precipitado se oscurece al oxidarse



Fig.7