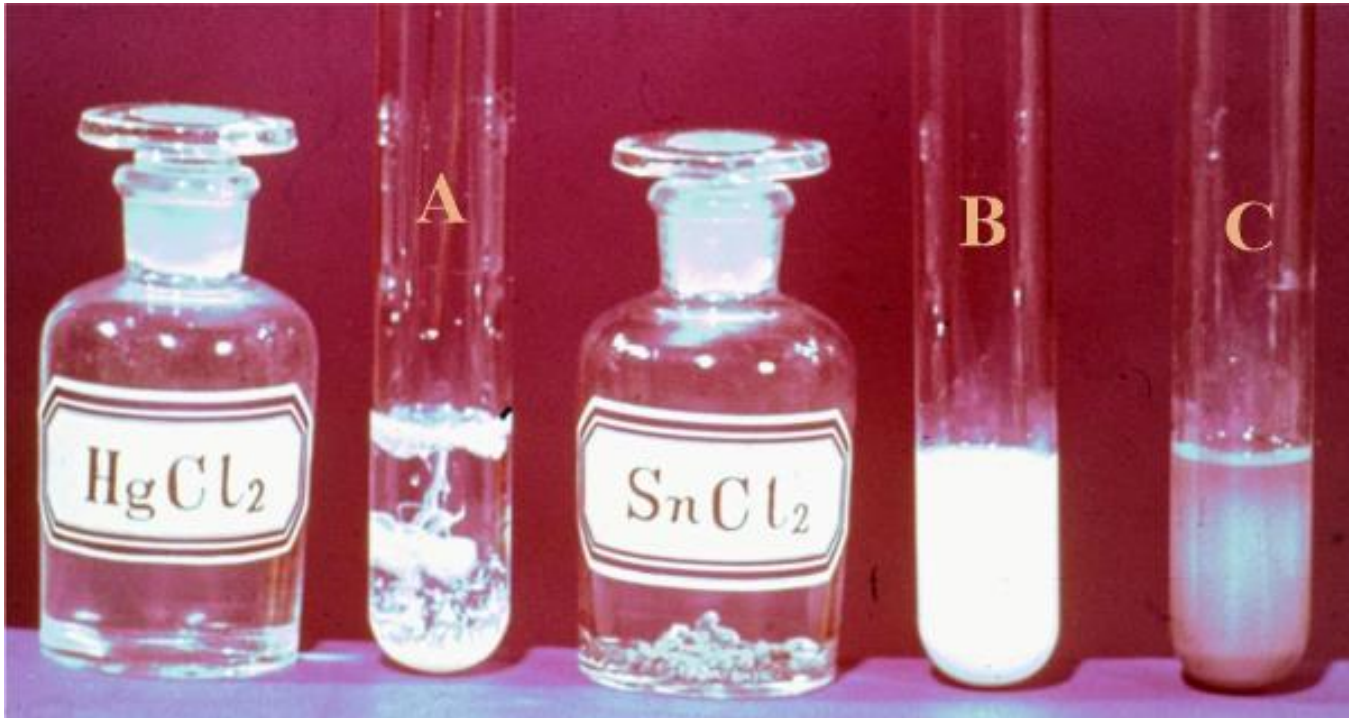




Se dispone de cloruro de mercurio (II) 0,2M, se toman 30mL, en el tubo A, y se agrega cloruro de estaño(II), produciéndose un precipitado blanquecino, que se completa en B al agregar mayor cantidad de cloruro de estaño(II). Al cabo de un tiempo el precipitado comienza a ennegrecerse en C.

- Formula las reacciones que han tenido lugar
 - Determina la cantidad de precipitado formado en B y en C, al cabo del tiempo
- MASAS ATÓMICAS Cl=35,5, O=16, H=1, Hg=200,6