

PRECIPITACIÓN DE SALES DE Hg^{1+}

3. Nitrato de mercurio(I) e hidróxido sódico

Partimos de 2 gotas de nitrato de mercurio (I) e hidróxido sódico disuelto en agua (fig.1).

Las unimos (fig.2). Rápidamente se produce un precipitado oscuro de HgOH , que se extiende a las dos gotas (fig.3-10).

El proceso que tiene lugar es:

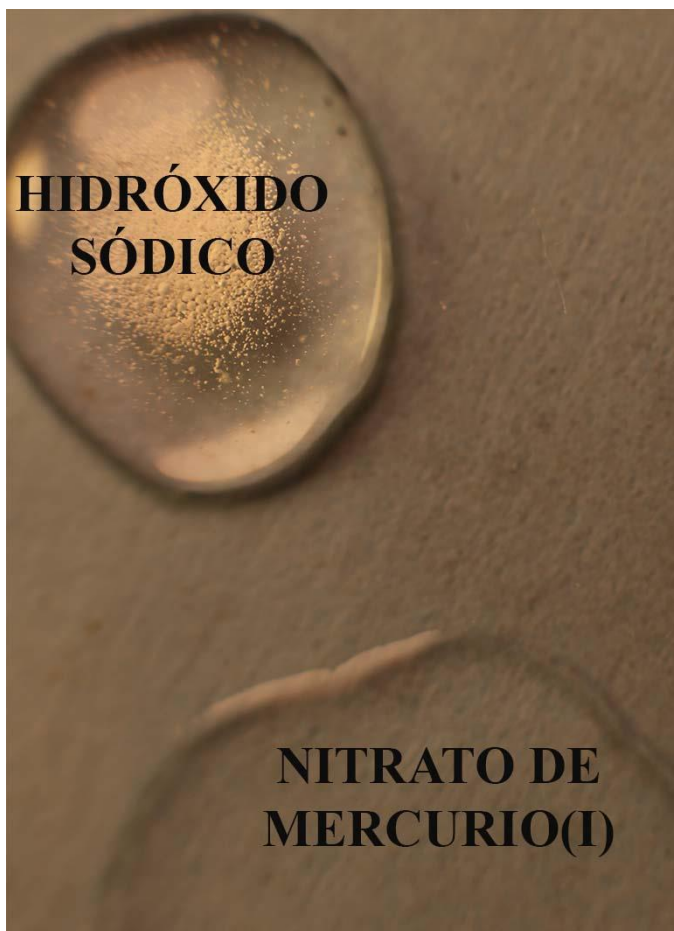
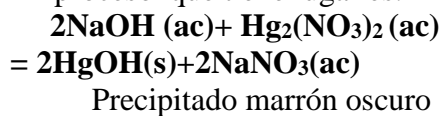


Fig.1



Fig.2

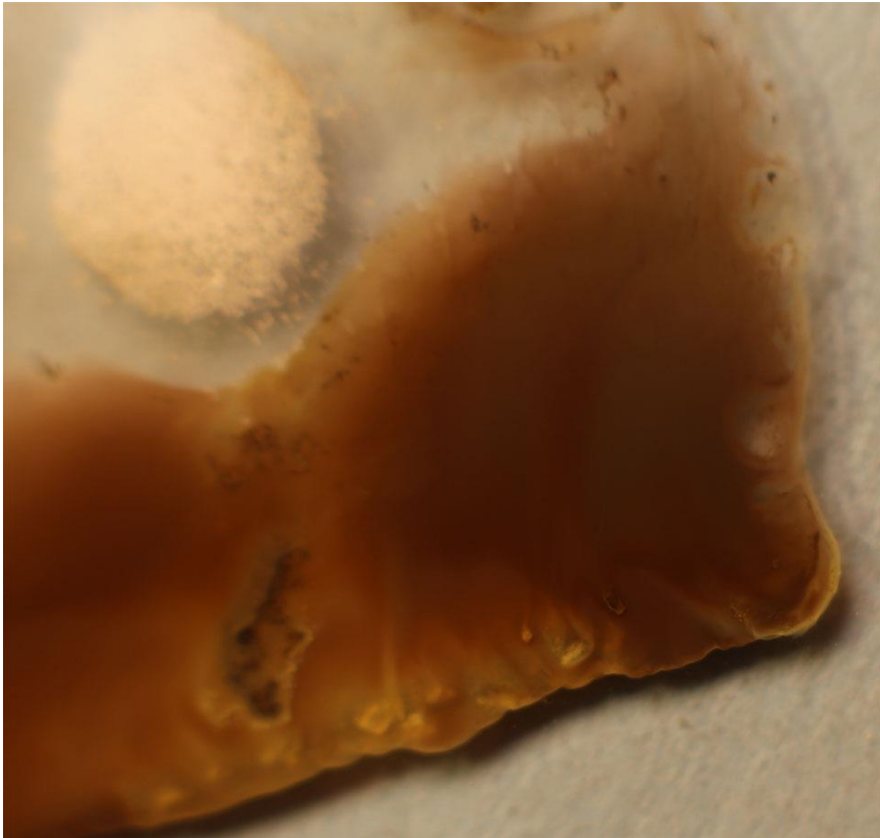


Fig.3

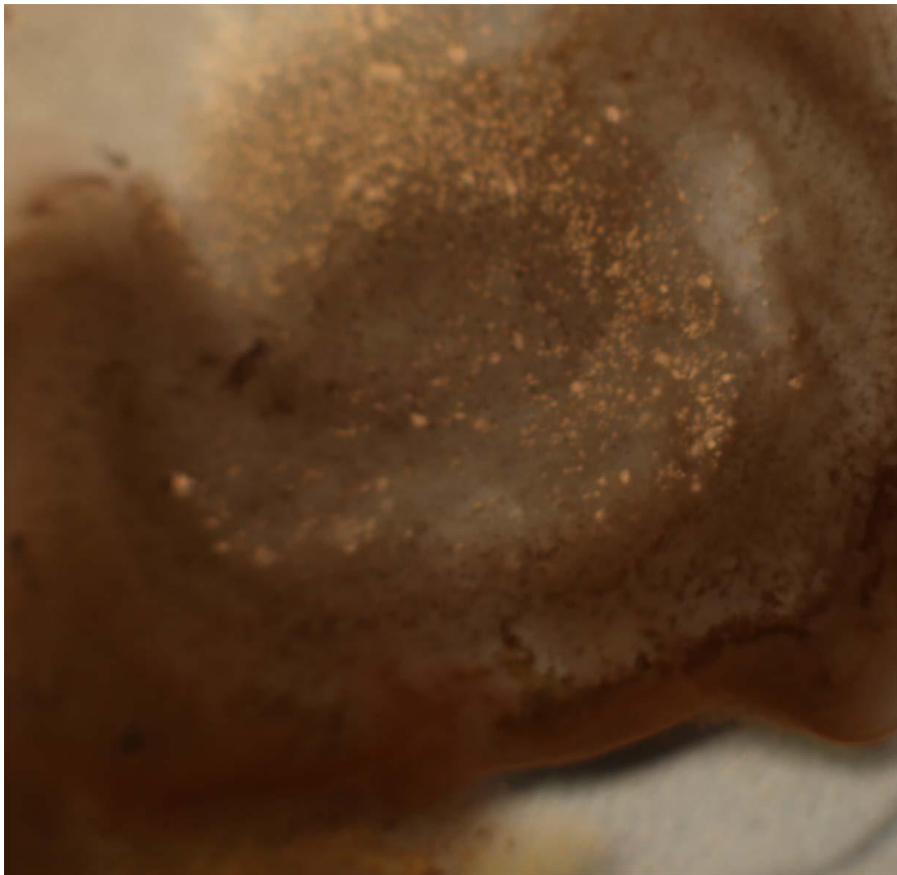


Fig.4



Fig.5



Fig.6



Fig.7



Fig.8



Fig.9

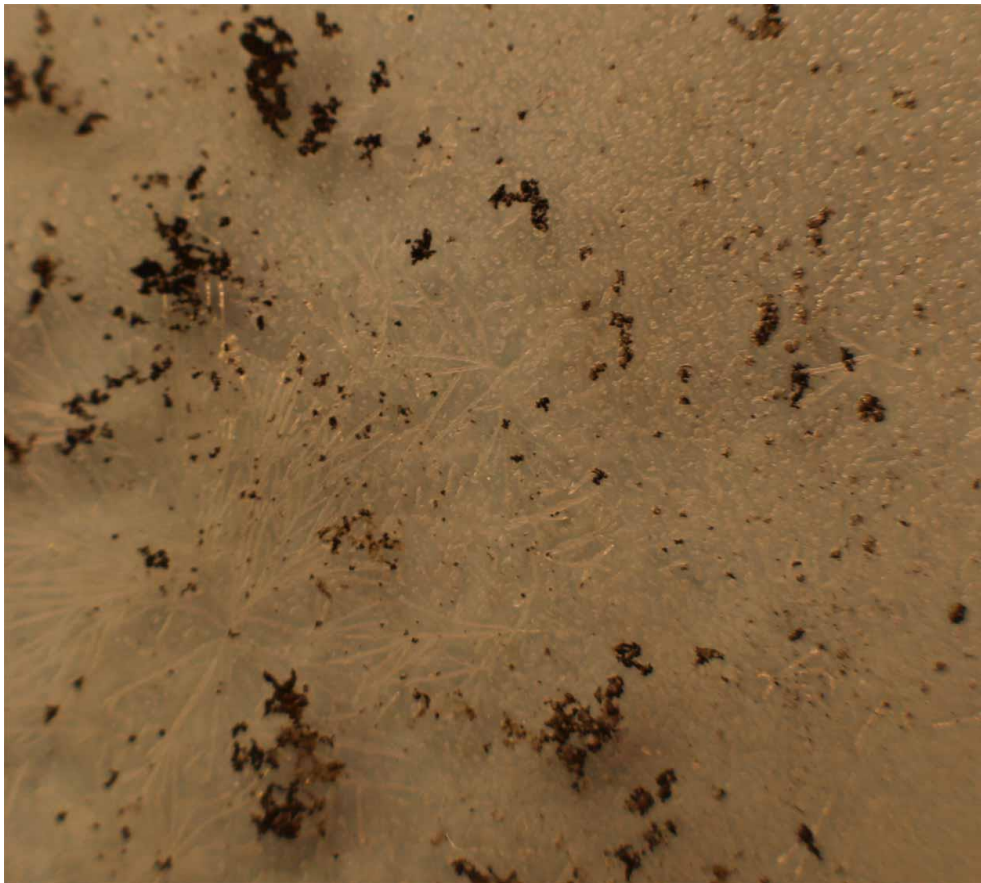


Fig.10