

PERMANGANATO POTÁSICO Y MONEDAS II

3. Permanganato potásico y moneda española de 5 céntimos de peseta de 1945 (99%Al)

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de KMnO_4 (fig.1), reacciona atacándose el grabado y produciéndose dióxido de manganeso marrón (fig.2 a 4), formándose en su superficie una costra que se va cayendo (fig.5-7)



Fig.2



Fig.4

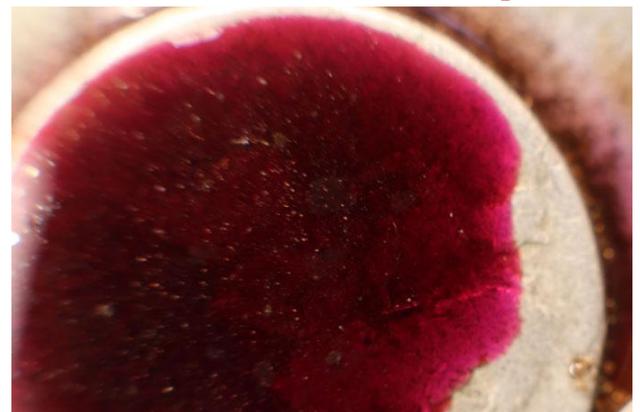


Fig.3



Fig.5 (detalle)

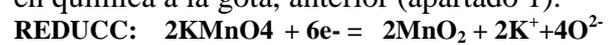


Fig.6 (detalle)



Fig.7

Dado que el componente fundamental de la moneda es el aluminio, la reacción redox es parecida a la formulada en química a la gota, anterior (apartado 1).



4. Permanganato potásico y moneda de 1959 de una peseta (Al-bronce) (81,63%Cu-9,27%Sn-10%Al)



Fig.8



Fig.9



Fig.10



Fig.11(ampliación)

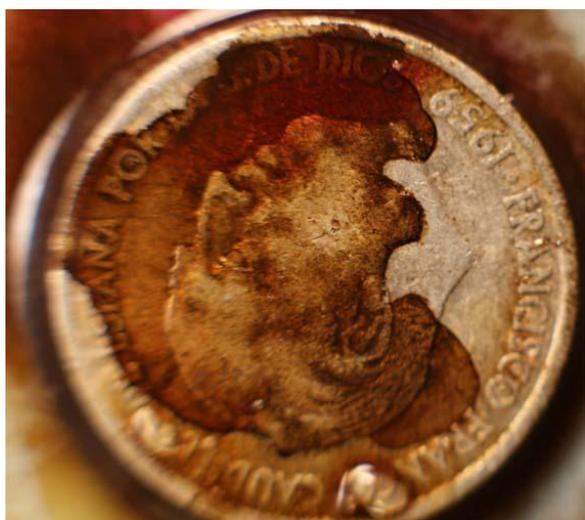


Fig.12

5. Permanganato potásico y moneda española de 1 peseta de 1975 (Cu-Ni)

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de KMnO_4 (fig.11) sobre la moneda, observamos que no reacciona (fig.12-14). Sin embargo al cabo de un par de horas se observa en la ampliación, que el grabado va desapareciendo (fig.15-16).



Fig.13



Fig.14

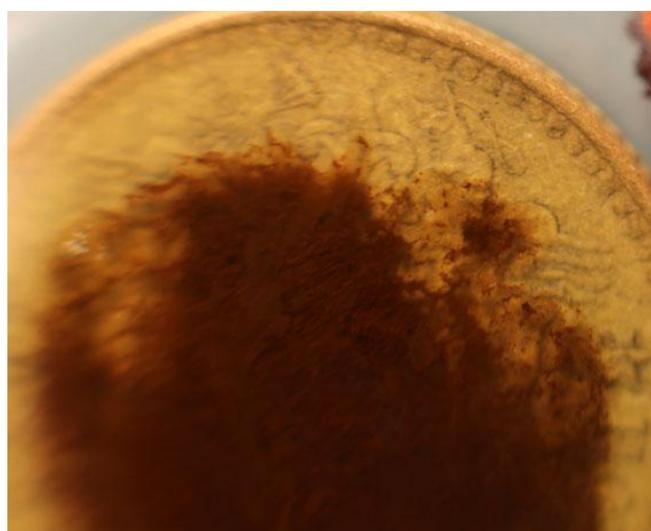


Fig15(ampliación)



Fig16

Salvo en el primer caso (Composición 99% de Al), las demás reacciones son similares a las justificadas en el QG-78, puesto que el componente fundamental es el Cu.