

ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL Y MONEDAS

8. Ácido acético glacial y diferentes monedas españolas

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido acético glacial y una moneda de 1 peseta, de diferentes épocas (fig.1) inicialmente parece que no reacciona, pero al cabo de unos pocos minutos la reacción es fundamentalmente superficial (fig. 2), atacándose la lámina (fig.3-4), por su borde



Fig.1

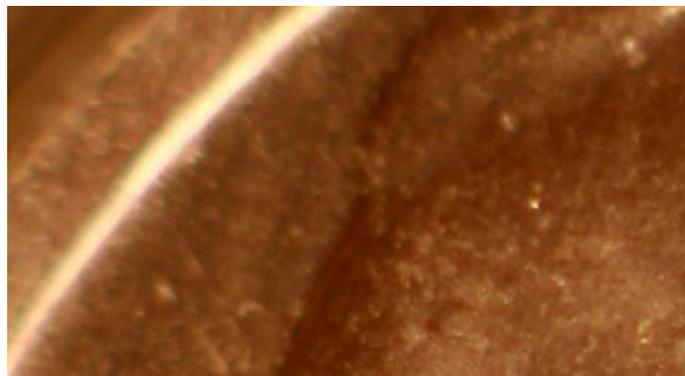


Fig.2



Fig.3

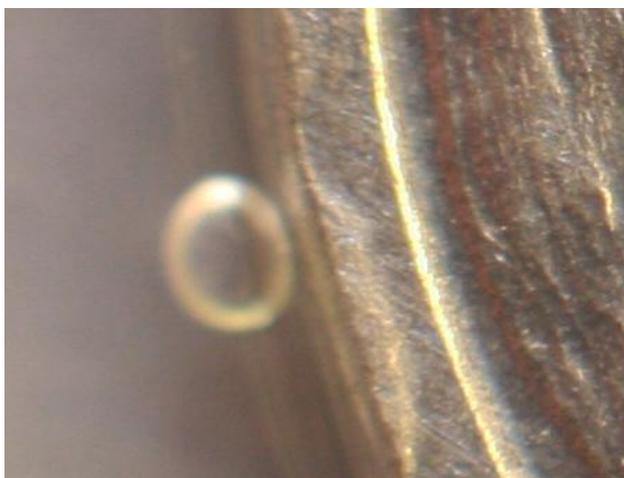
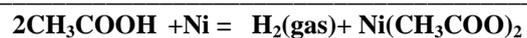


Fig.4 (ampliación)

Las reacciones químicas que se producen son redox
REDUCC: $2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{e}^- = \text{H}_2 + 2\text{CH}_3\text{COO}^-$
OXIDAC: $\text{Ni} - 2\text{e}^- = \text{Ni}^{2+}$



Con la moneda de peseta mas antigua (no la “rubia”), edición de 1966, con una composición de aluminio y bronce, reacciona muy poco, únicamente por los bordes (fig.5 y 6)



Fig.5



Fig.6



Con la moneda española horadada de 25 pts, de 1998, con cobre, aluminio y níquel prácticamente no reacciona (fig.7 y 8).

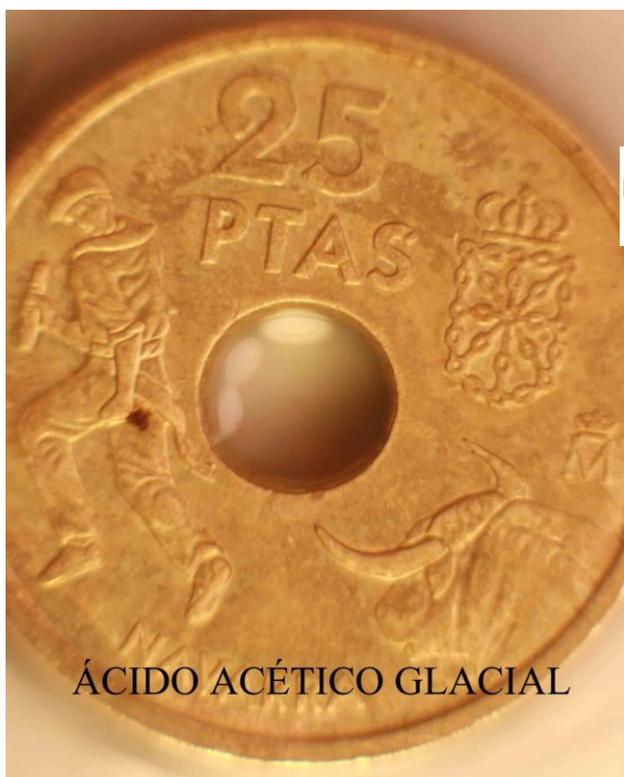


Fig.7



Fig.8(ampliación)

