

ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL Y METALES II

3.Ácido acético glacial y magnesio

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido acético glacial y aproximadamente 1 cm² de cinta de magnesio (parcialmente oxidada), inicialmente reacciona de forma vigorosa por los bordes(fig.1 y 2) con desprendimiento de hidrógeno, pero al cabo de unos pocos minutos la reacción se extiende superficialmente por toda la lámina, atacándose la lámina (fig.3), formándose en su superficie acetato de magnesio (fig.3-7) de color blanco grisáceo. La reacción continúa violentamente produciéndose grandes burbujas de gas, que dificultan la fotografía (fig.8). Al día siguiente, aparece todo cristalizado (fig.9).



Fig.1

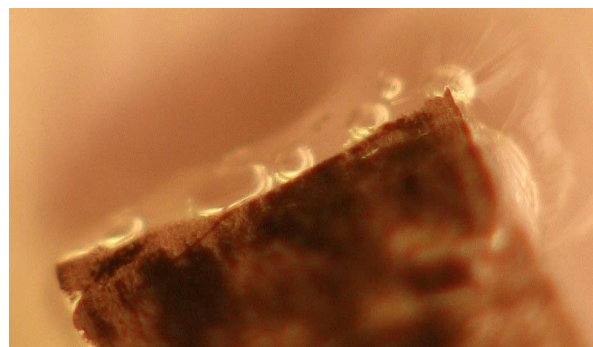


Fig.2 (detalle)

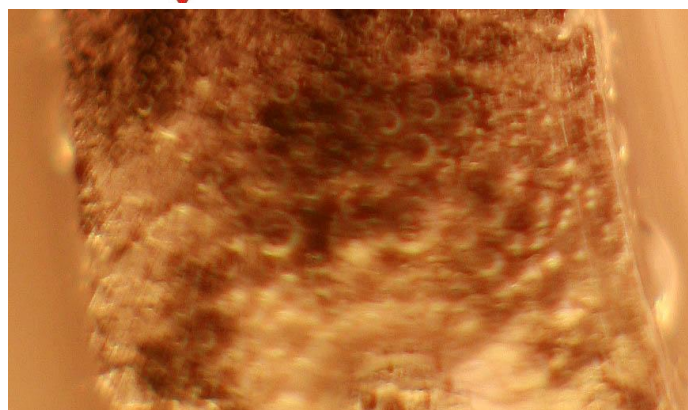


Fig.3

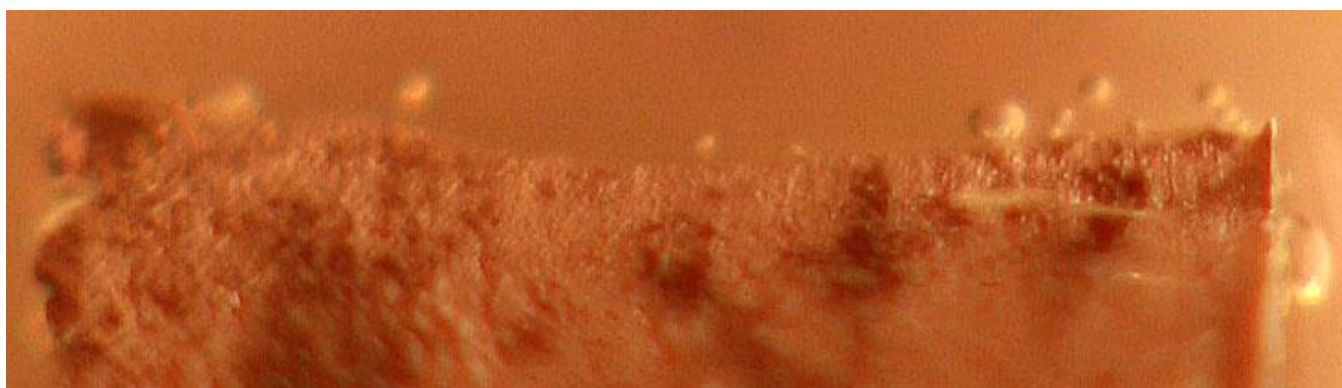
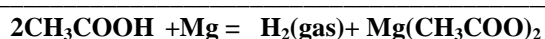
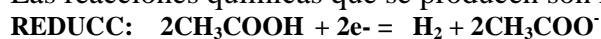


Fig.4 (detalle de borde)

Las reacciones químicas que se producen son redox



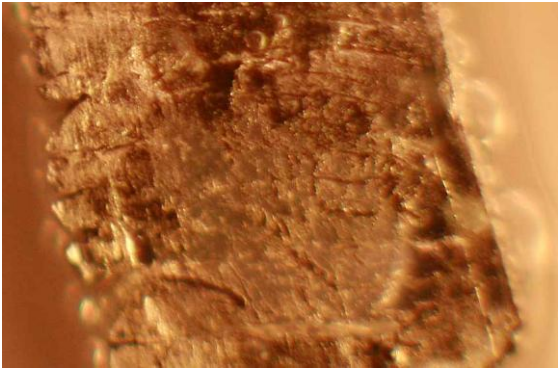


Fig.5

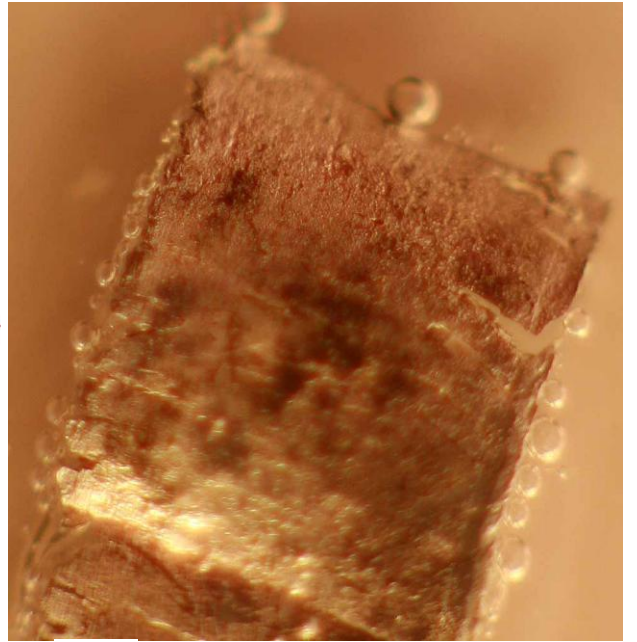


Fig.6

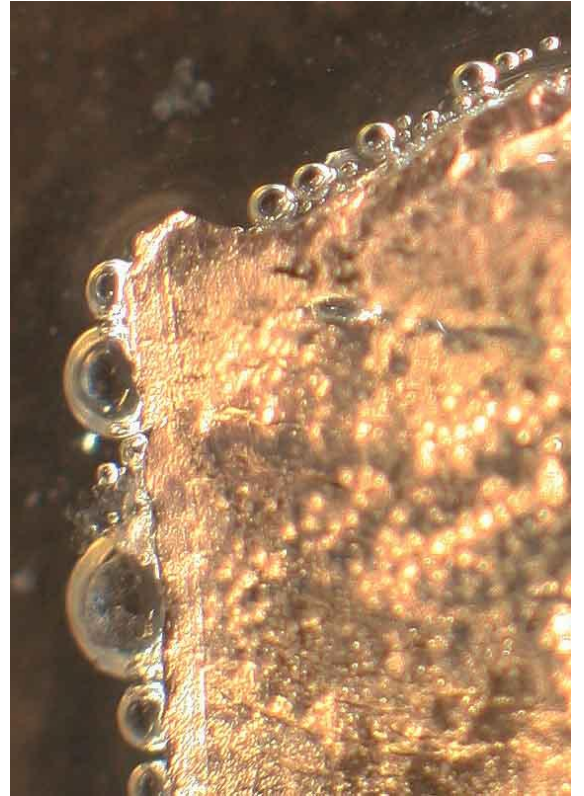


Fig.7 (detalle)

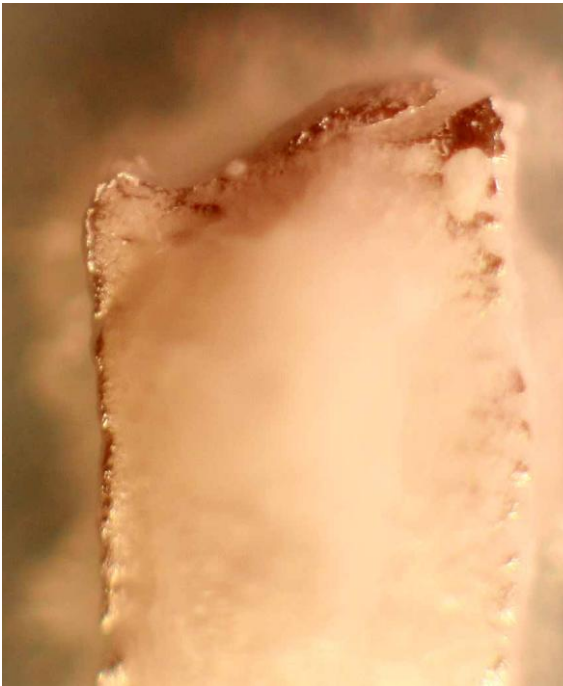
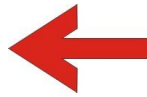


Fig.8

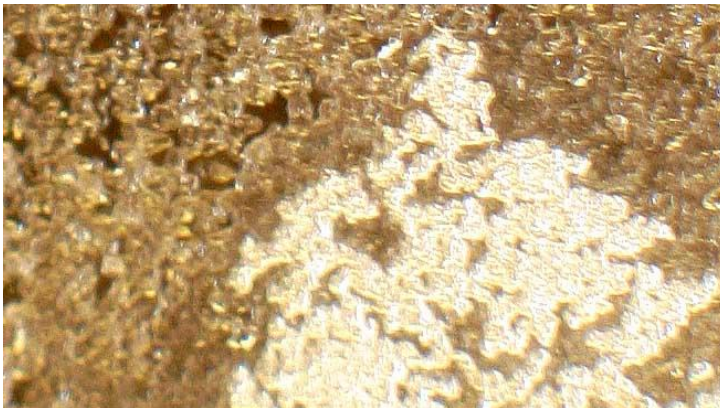


Fig.9

4. **Ácido acético glacial y aluminio en granallas**

En este caso no se produce reacción visible ni en un día, ni con calentamiento del ácido (fig. 10 y 11).

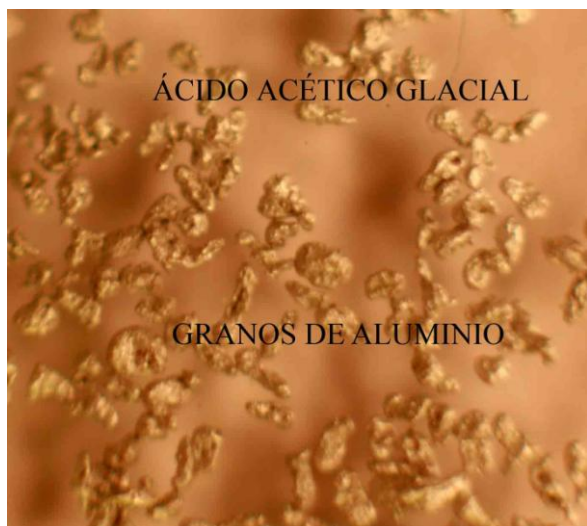


Fig.10

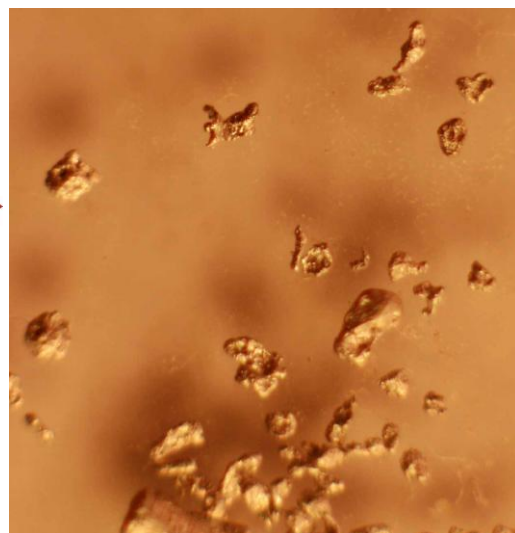


Fig.11

5. **Ácido acético glacial y granallas de plomo**

En este caso no se produce reacción apreciable, ni con calentamiento del ácido (fig. 12 y 13)

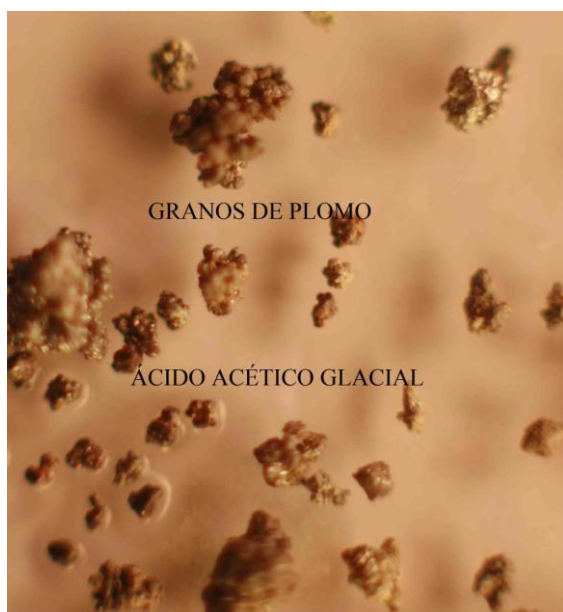


Fig.12

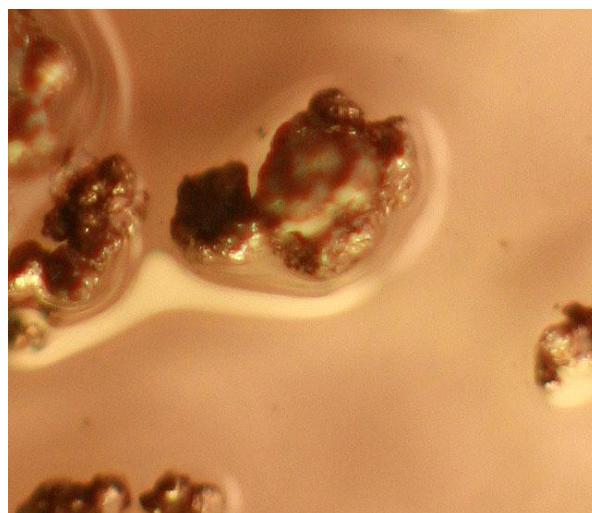


Fig.13(detalle)