

ÁCIDO ORTOFOSFÓRICO Y METALES (II): Actuando sobre magnesio

1. Ácido ortofosfórico 14M y cinta de magnesio

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido ortofosfórico 14M (fig.1), que reacciona desde el inicio violentamente (fig. 2), atacando la cinta de magnesio, con desprendimiento de hidrógeno de forma espectacular (fig.3-4) (hasta el punto de desenfocar la imagen), partiéndose la cinta en varios fragmentos (fig.5-10), hasta prácticamente desaparecer el magnesio (fig 13-16), formándose ortofosfato de magnesio insoluble y también dihidrógeno ortofosfato de magnesio, muy soluble.

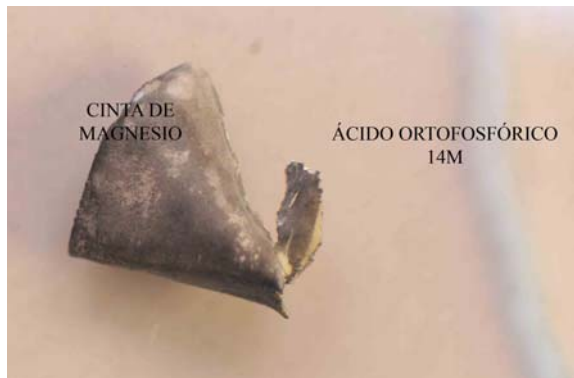


Fig.1



Fig.2 (detalle)

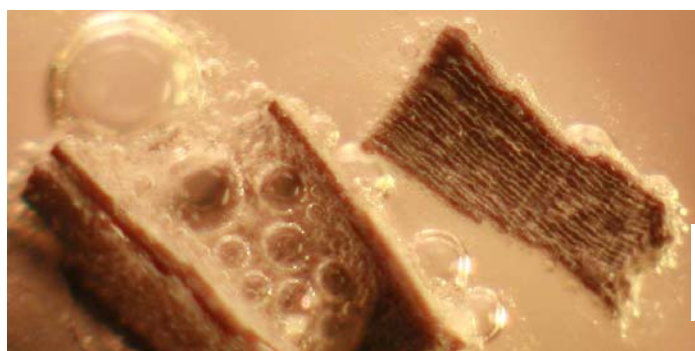


Fig.4



Fig.3



Fig.5

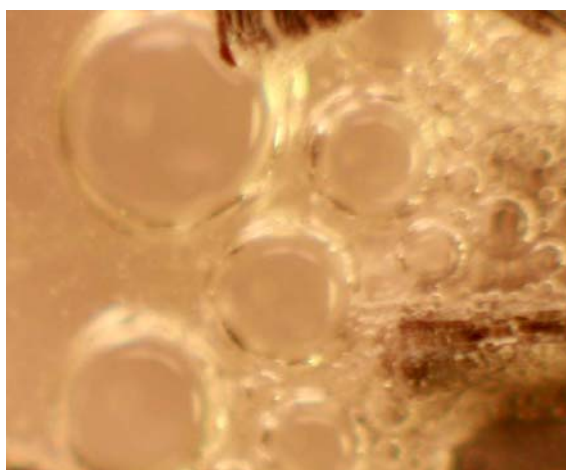


Fig.6 (detalle)



Fig 7

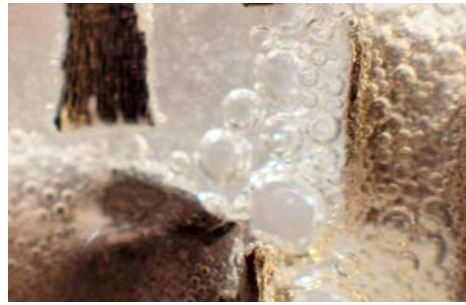


Fig.8 (ampliación)



Fig.9



Fig.10 (detalle)

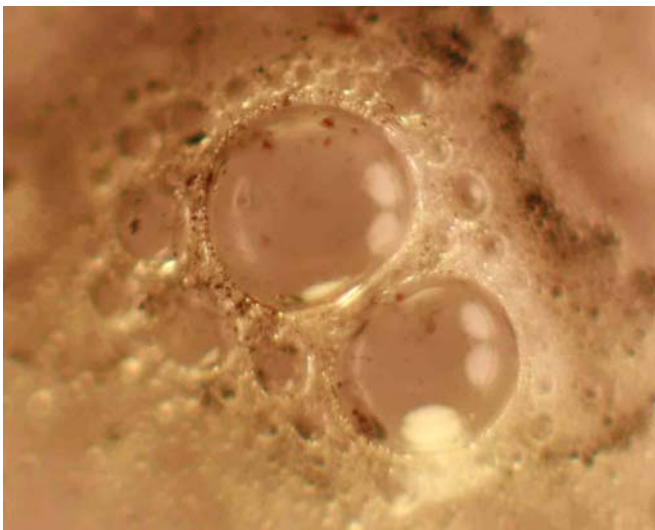
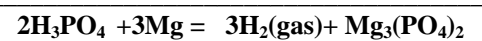
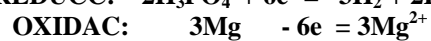
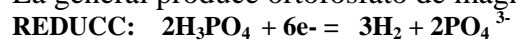


Fig11(detalle)

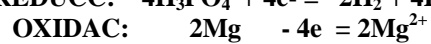
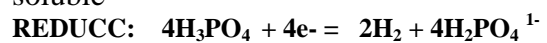


Fig12(detalle)

Las reacciones químicas que se producen son redox
La general produce ortofosfato de magnesio insoluble



también puede producirse el dihidrógeno ortofosfato soluble



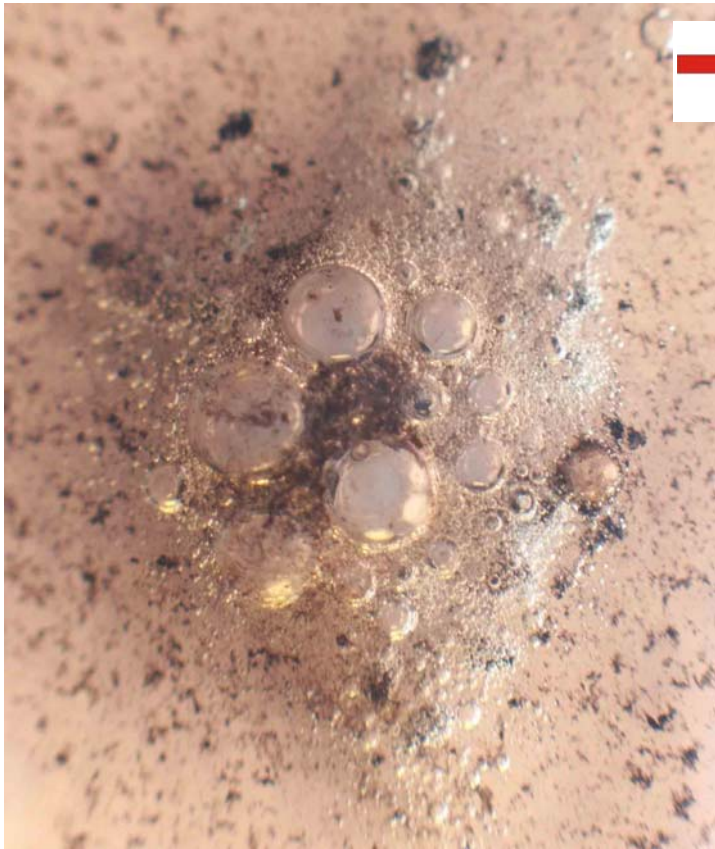


Fig13

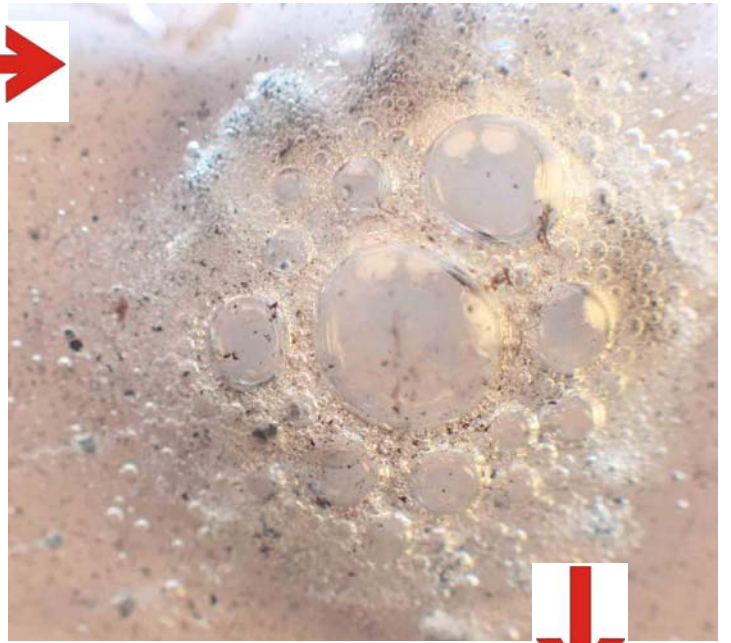


Fig14 detalle

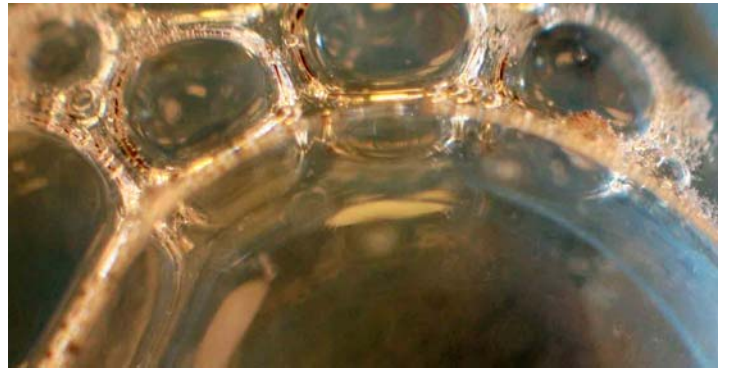


Fig15(detalle)

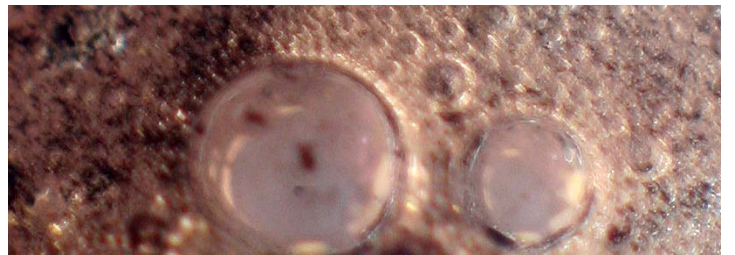


Fig16(detalle)