

ÁCIDO ORTOFOSFÓRICO Y METALES (III)

1. Ácido ortofosfórico 14M y cinc

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido ortofosfórico 14M, y una pequeña lámina de Zn, de 1 cm², inicialmente parece que no reacciona (fig.1), pero al cabo de unos pocos minutos la reacción comienza a mostrarse por los bordes de la lámina (fig. 2), con desprendimiento de hidrógeno en forma de pequeñas burbujitas, que al cabo de 5 minutos se hacen más grandes (fig.3 y 4), formándose ortofosfato de cinc (fig.5 y 6) insoluble, y también dihidrógeno ortofosfato de cinc, algo soluble.



Fig.1

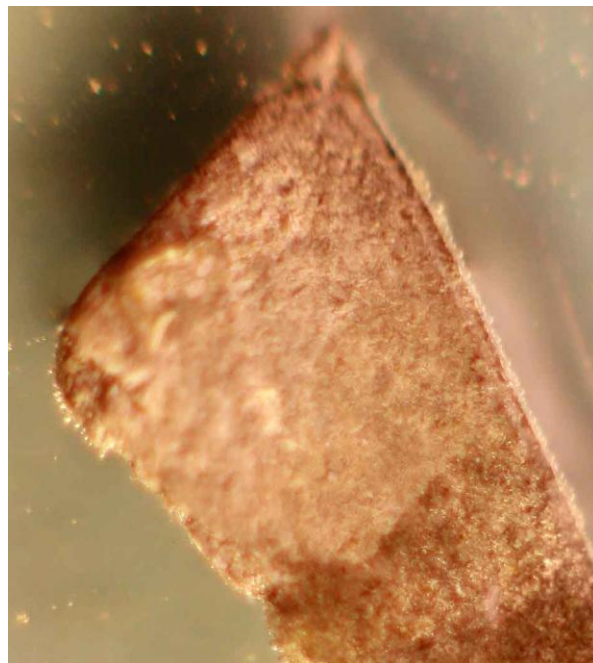


Fig.2



Fig.3



Fig.4(detalle)



Fig.5



Fig.6

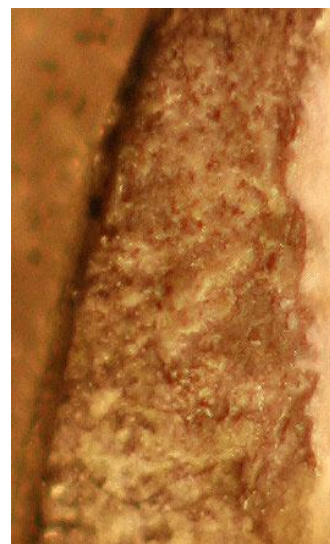
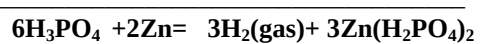
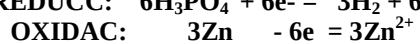
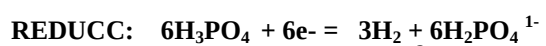
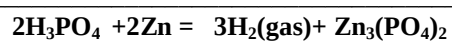
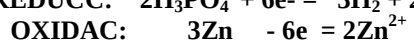
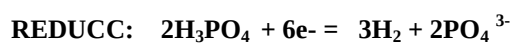


Fig 7(detalle)

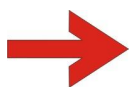
Las reacciones químicas que se producen son redox



El residuo insoluble se queda sobre la lámina (fig.7 y 8)



Fig.8



Las burbujas de hidrógeno, siguen produciéndose media hora después de iniciada la reacción, incluso sobre la lámina de cinc (fig 9 y 10).



Fig.9

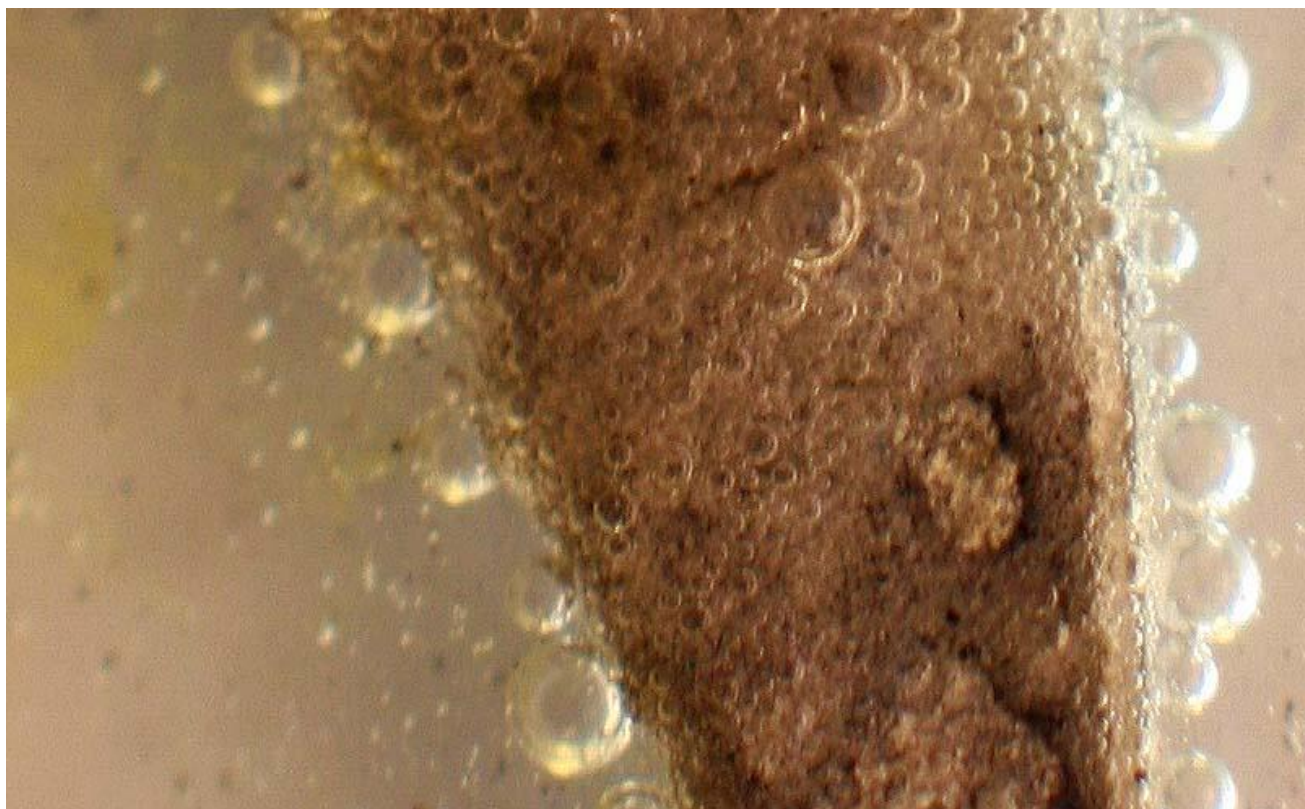


Fig.10 (ampliación)