

ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL Y METALES I

1. Ácido acético glacial y hierro

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido acético glacial, inicialmente parece que no reacciona (fig.1), pero al cabo de unos pocos minutos se atacan los granos de hierro, formándose un acetato de hierro(III) rojizo (fig. 2 y 3), que al secarse la disolución queda como un mosaico (fig.4 y 5). También se produce acetato de hierro(II), en forma de un precipitado incoloro que se aprecia en fig. 7, por encima, por su menor densidad. Al cabo de varios días los precipitados forman una costra (fig.8). No se aprecia el desprendimiento de hidrógeno.



Fig.1

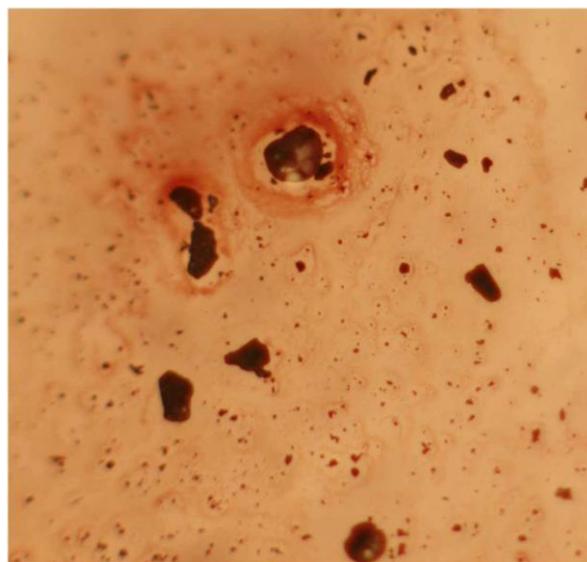


Fig.2



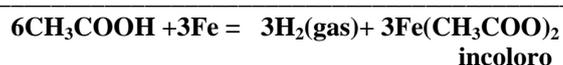
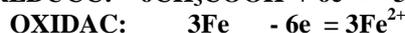
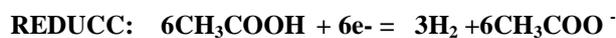
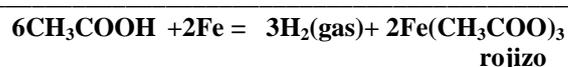
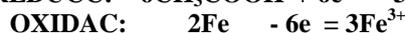
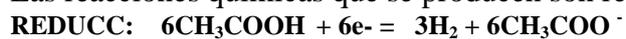
Fig.3



Fig.4 (detalle)



Las reacciones químicas que se producen son redox



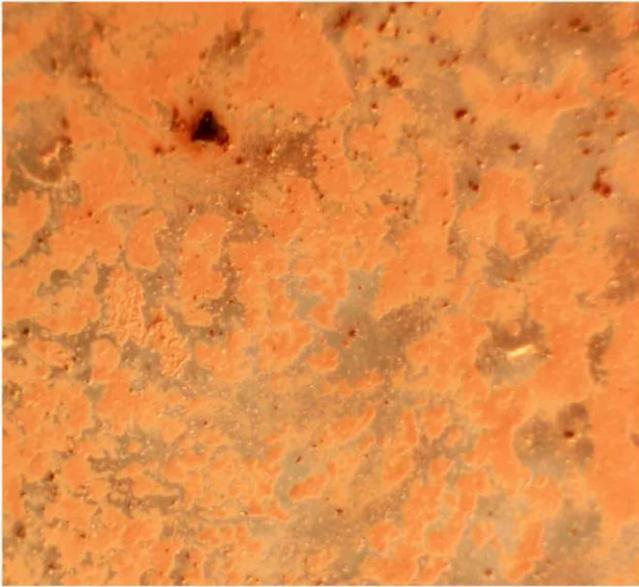


Fig.5



Fig.6

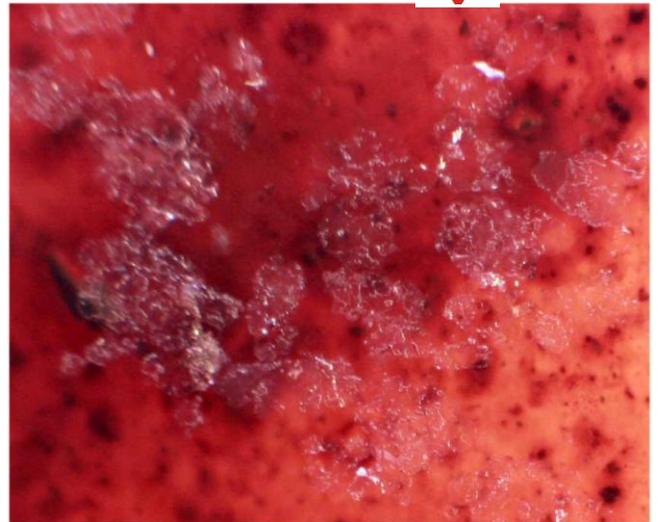


Fig.7



Fig.8

2. Ácido acético glacial e hilo de cobre

En este caso casi no se produce reacción visible con desprendimiento un leve desprendimiento de gas (fig 10), y la formación de acetato de cobre(II), verdoso, al cabo de escasos minutos(fig.10-11)



Fig.9



Fig.10

Las reacciones químicas que se producen son redox

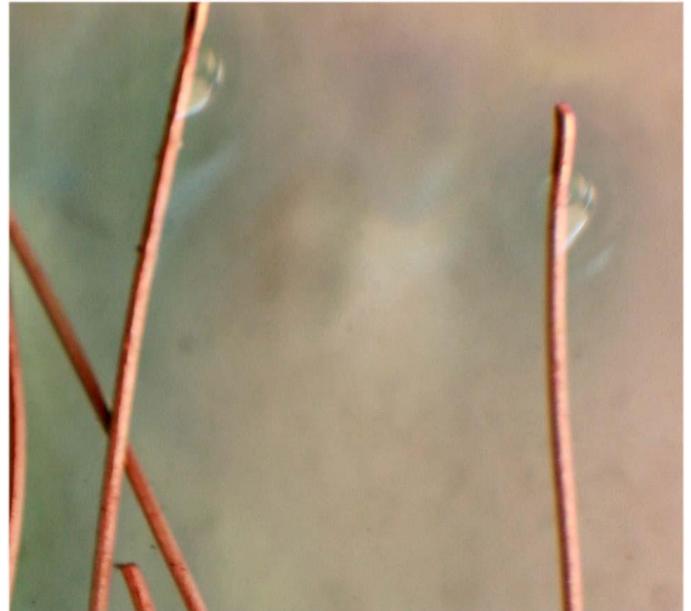
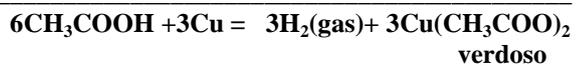
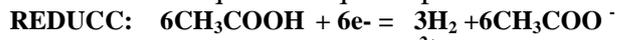


Fig.11