

ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL Y METALES III

6.Ácido acético glacial y estaño

Hemos visto como el ácido acético glacial prácticamente no reaccionaba con el plomo, sin embargo vamos a ver lo que ocurre, con su elemento hermano; el estaño. Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de ácido acético glacial y una pequeña lámina de estaño de aproximadamente 1cm^2 , (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.3-5), formándose acetato de estaño de estaño insoluble de color blanco grisáceo que cristaliza en agujas(fig.6- 11). El color azul de la fig.8, se debe al color de la plancha sobre la que apoya la caja Petri. La pequeña “explosión” de la fig.10, se debe a la caída de un gota de ácido. La fig.11, se obtuvo 24 horas después.

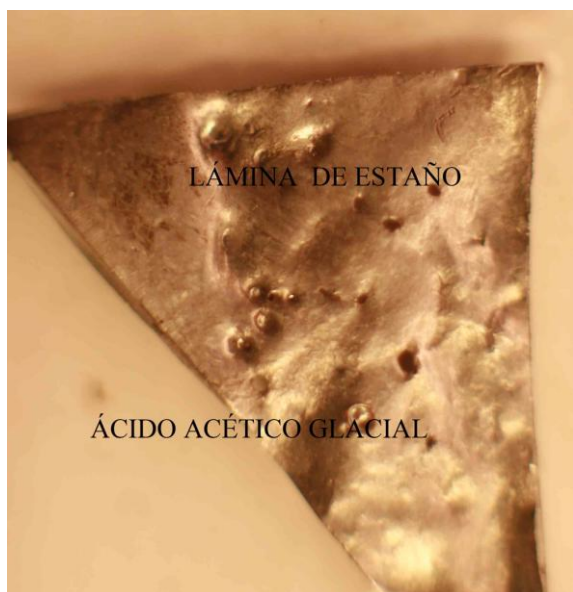


Fig.1



Fig.2



Fig.3

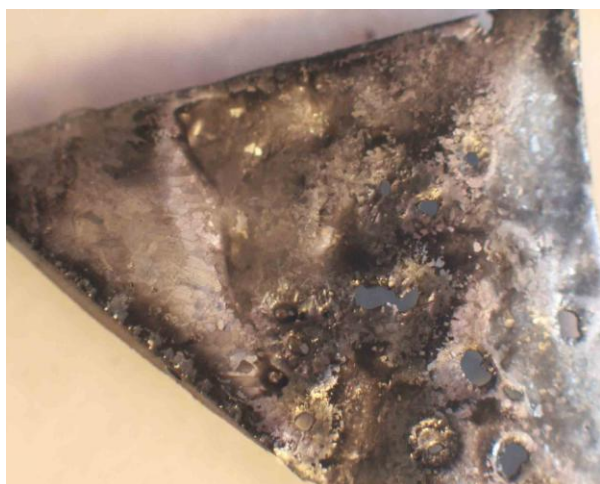
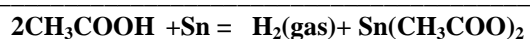
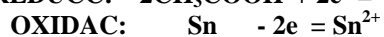
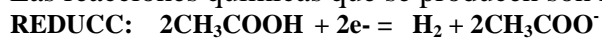


Fig.4



Fig.5

Las reacciones químicas que se producen son redox



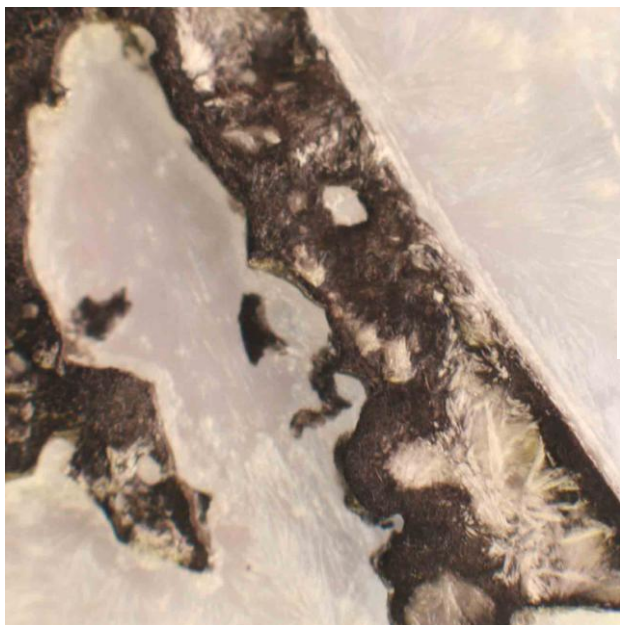


Fig.6



Fig.7(ampliación)

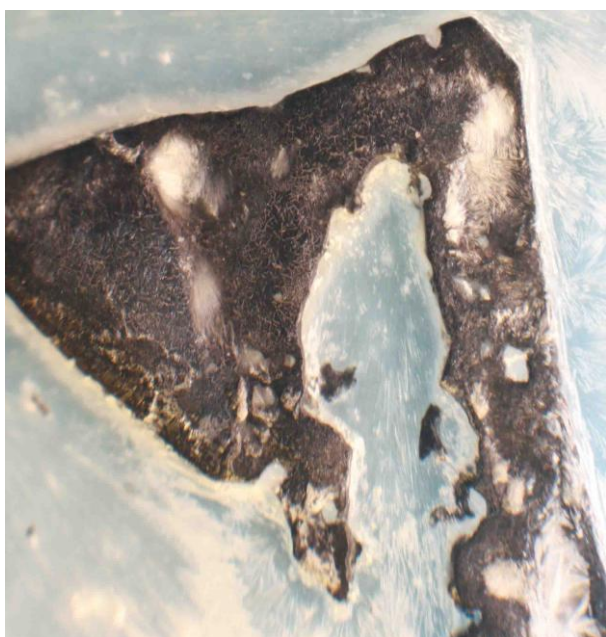


Fig.8

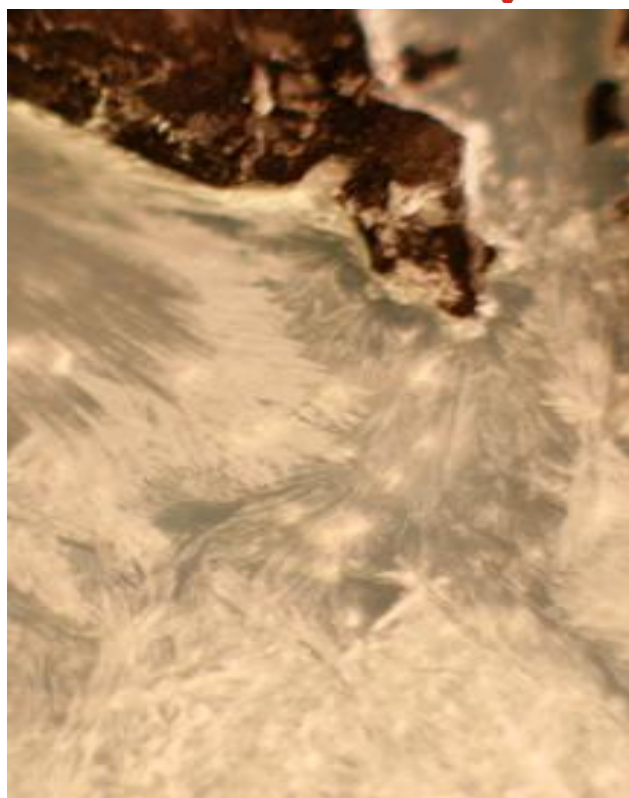


Fig.9



Fig.10

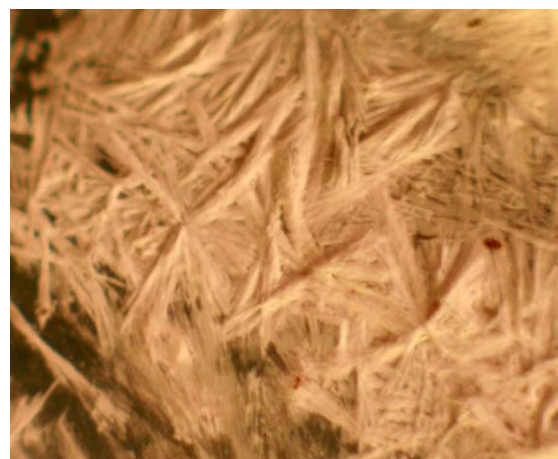


Fig.11

7. Ácido acético glacial y cinc

En este caso no se produce reacción visible (fig.12-13)



Fig.12



Fig.13