

CINC E HIDRÓXIDO SÓDICO

Hidróxido sódico 2N y pequeña lámina de cinc

Trabajando como en prácticas anteriores, con un trozo de cinta de cinc de 40mm^2 y una gota de hidróxido sódico 2N(fig.1), que reacciona en frío, rápidamente al inicio sólo por los bordes (fig.2), con una pequeña producción de hidrógeno. A los 5 minutos, la reacción se hace un poco mas rápida, proporcionando burbujas por los bordes mucho mas grandes, (fig.3-4-5-6). A partir de la hora, las burbujas comienzan a aparecer sobre el trozo de metal (fig 7-9), formándose cincato sódico.



Fig.1



Fig.2 (detalle de la foto 1)

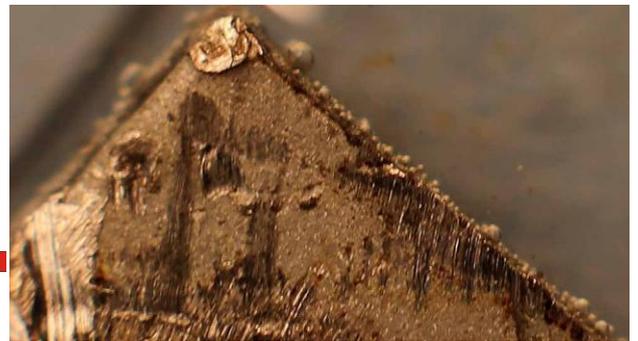


Fig.3(detalle)



Fig.4



Fig.5(detalle borde superior)

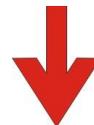


Fig.6(detalle borde inferior)

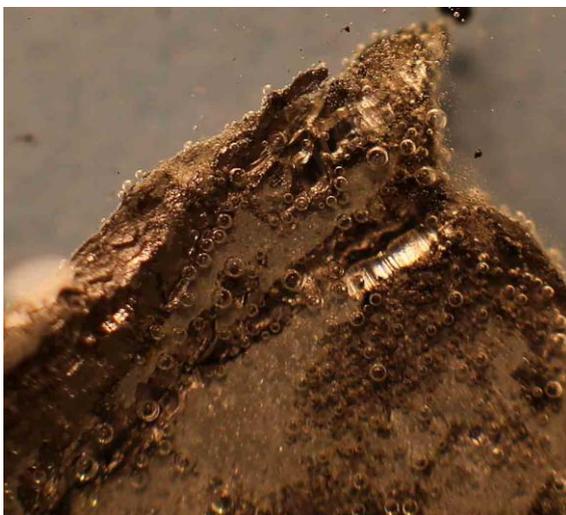


Fig.7



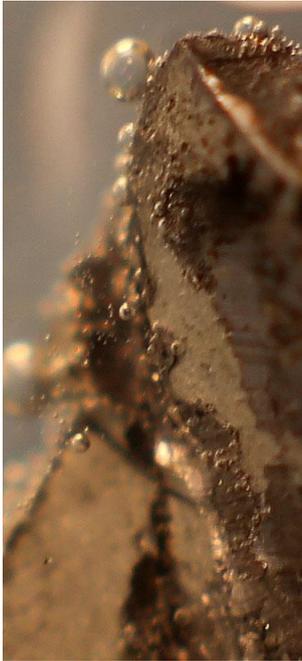


Fig.8 (detalle)



Fig.9

Las reacciones químicas que se producen son redox en medio básico ocasionando cincato sódico e hidrógeno

