

MAGNESIO E HIDRÓXIDO SÓDICO

Hidróxido sódico 2N y cinta de magnesio

Trabajando como en prácticas anteriores, con un trozo de cinta de magnesio de 25mm^2 y una gota de hidróxido sódico 2N (fig.1 y 2), que reacciona en frío, lentamente al inicio sólo por los bordes (fig. 3 y 4), con una pequeña producción de hidrógeno. A los 30 minutos, la reacción se hace un poco más rápida, proporcionando burbujas por los bordes mucho más grandes, (fig.5-6-7). A partir de la hora, las burbujas comienzan a aparecer sobre el trozo de metal (fig 8-11), formándose hidróxido de magnesio.



Fig.1

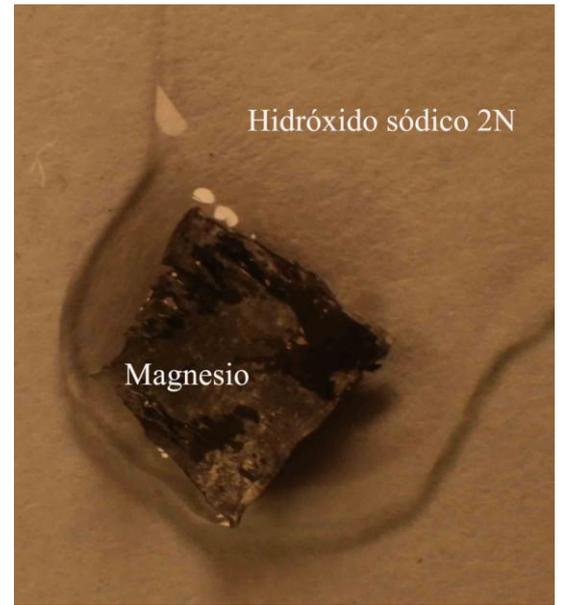
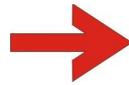


Fig.2

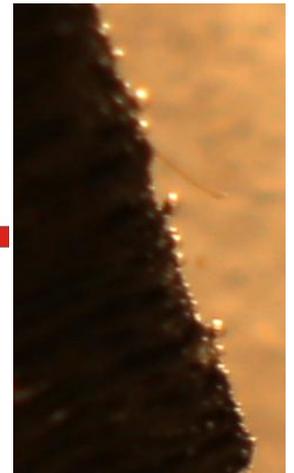


Fig.3(detalle)

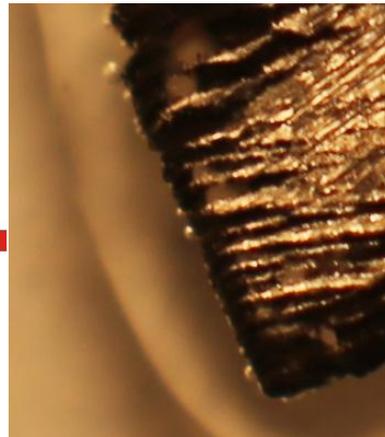


Fig.4(detalle)

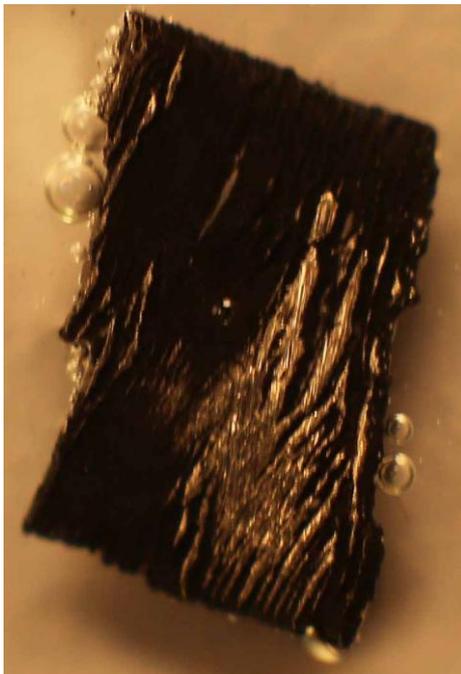


Fig.5



Fig.6 (detalle)

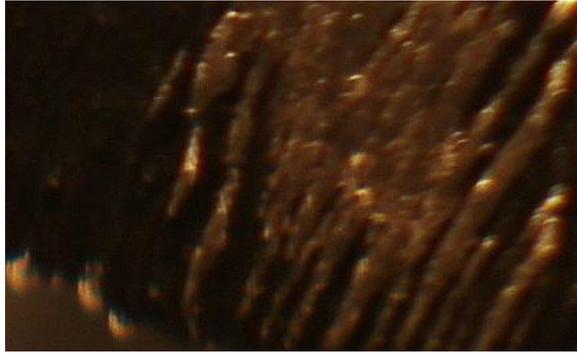


Fig.8

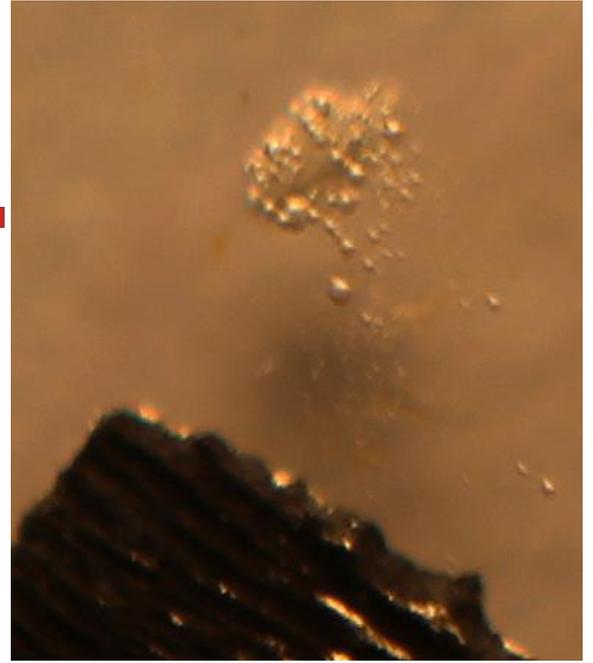


Fig.7(detalle)

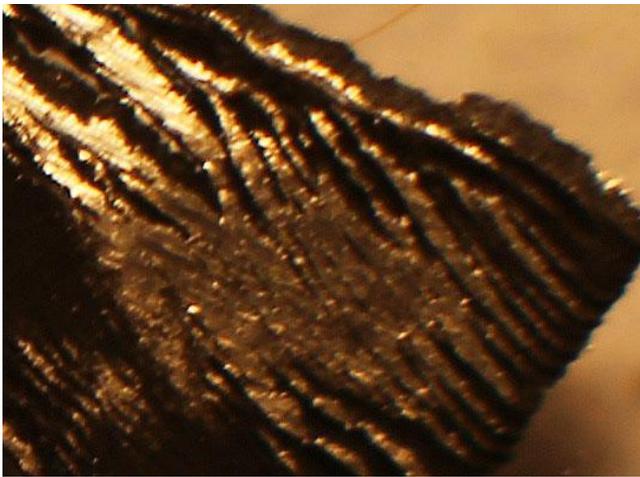


Fig.9

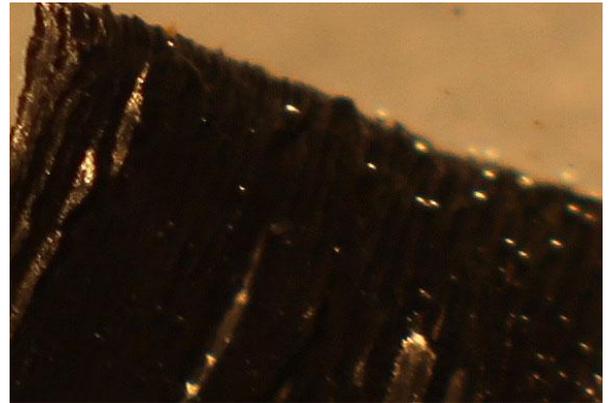


Fig.10(detalle)

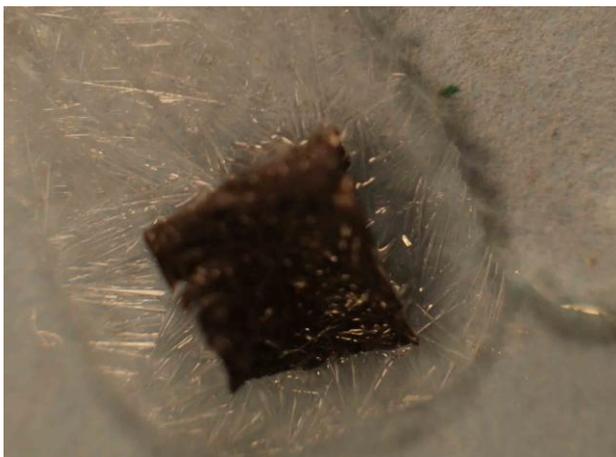


Fig.11

Las reacciones químicas que se producen son redox en medio básico ocasionando hidróxido de magnesio e hidrógeno

