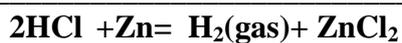
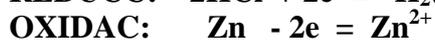
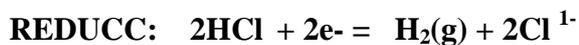


ÁCIDO CLORHÍDRICO Y CINC

1. Ácido clorhídrico 1,13M y granallas de cinc

Se opera como en prácticas anteriores, con unas granallas de cinc, y una gota de ácido clorhídrico 1,13M (fig.1). en una superficie de 2cm². En este caso la reacción es muy bastante fuerte, burbujeando desde el primer momento, desprendiendo hidrógeno (fig.2 y.3). Las burbujas son tan fuertes que desenfocan la foto (fig 4 y 5). La reacción se debilita al cabo de media hora (fig 6 y 7).

El proceso principal que tiene lugar en las fotografías es el siguiente:



Las fotografías del proceso son las siguientes:

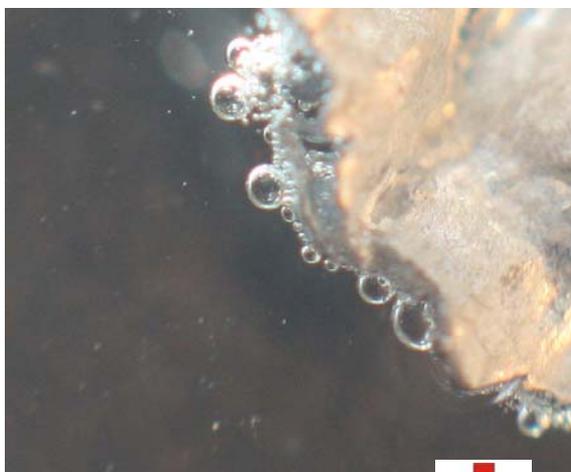


Fig.2



Fig.1



Fig.3



Fig.4

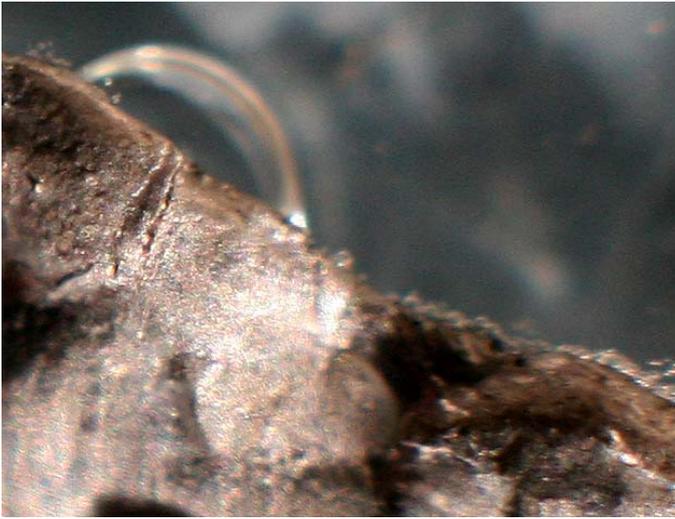


Fig.6



Fig.7

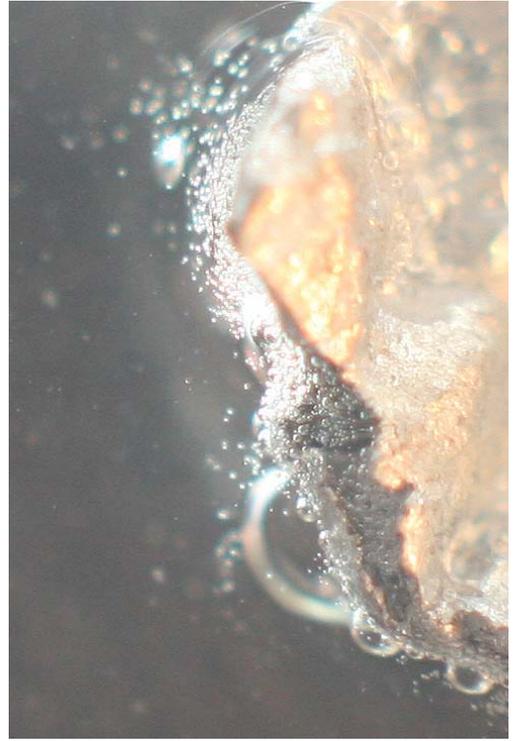


Fig.5



2. Ácido clorhídrico 11,3M + cinc en granallas

Se opera como en el caso anterior (fig.8). En este caso la reacción es similar a la anterior pero mucho mucho más violenta, hasta el punto de que los gases desprendidos desenfocan completamente la imagen. (fig.9). El desprendimiento de hidrógeno produce enormes burbujas (fig. 10 y 11). Al cabo de 15 minutos la reacción toma el aspecto indicado en la fig 12.

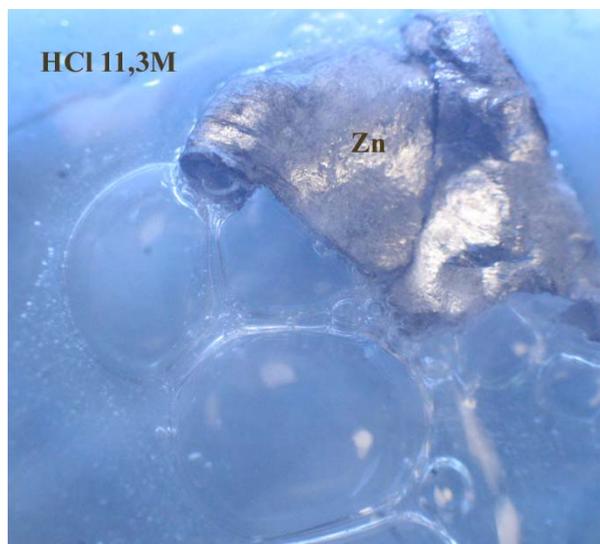


Fig.8



Fig.9

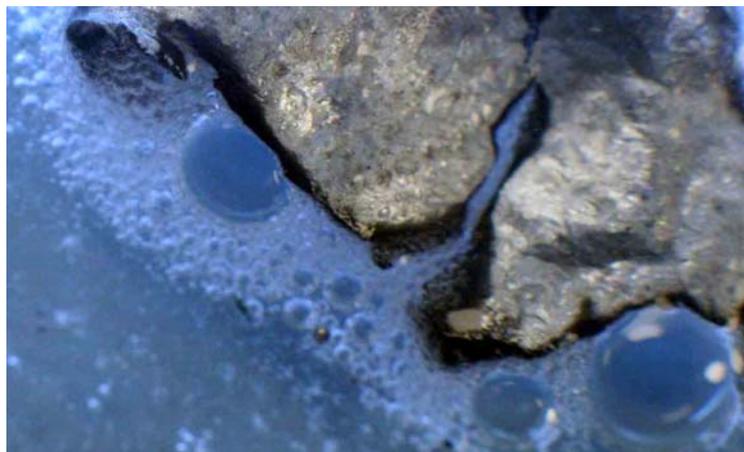


Fig.11

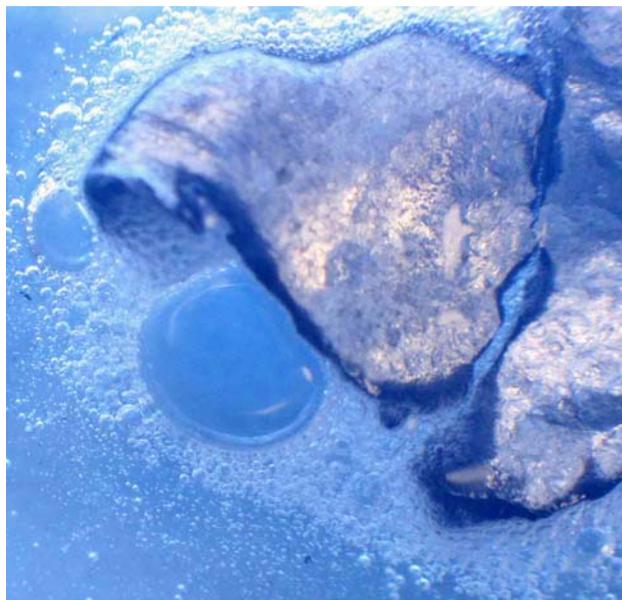


Fig.10



Fig.12