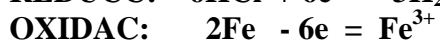
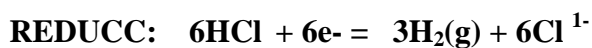


ÁCIDO CLORHÍDRICO Y HIERRO

1. Ácido clorhídrico 1,13M y polvo de hierro

Se opera como en prácticas anteriores, con un poco de polvo de hierro, y una gota de ácido clorhídrico 1,13M (fig.1), en una superficie máxima de 2cm². En este caso la reacción es bastante fuerte, burbujeando desde el primer momento, con desprendimiento de hidrógeno. Las burbujas son tan fuertes que desenfocan la foto (fig. 2) y van aumentando de tamaño sobre un fondo amarillo-verdoso del cloruro de hierro (III) (fig.3). La reacción se debilita al cabo de media hora, formándose un precipitado amorfo de cloruro de hierro(III) (fig.4 y 5).

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



Las fotografías del proceso son las siguientes:

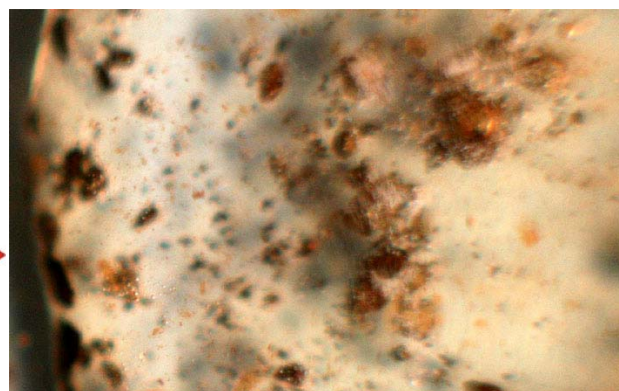


Fig.2

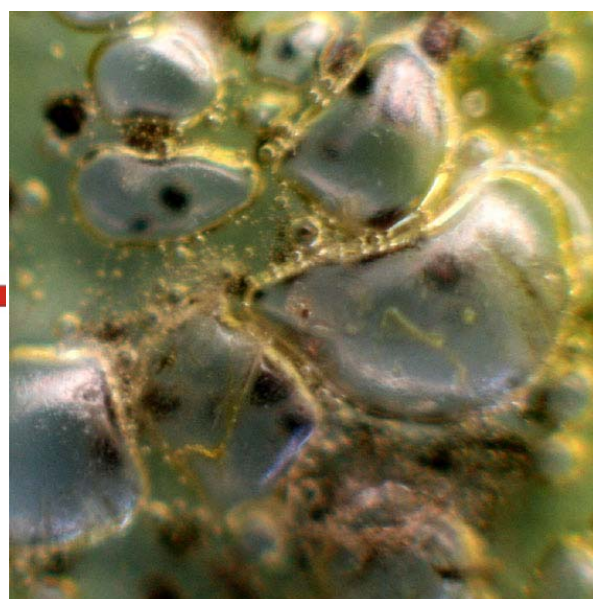


Fig.3 (detalle)

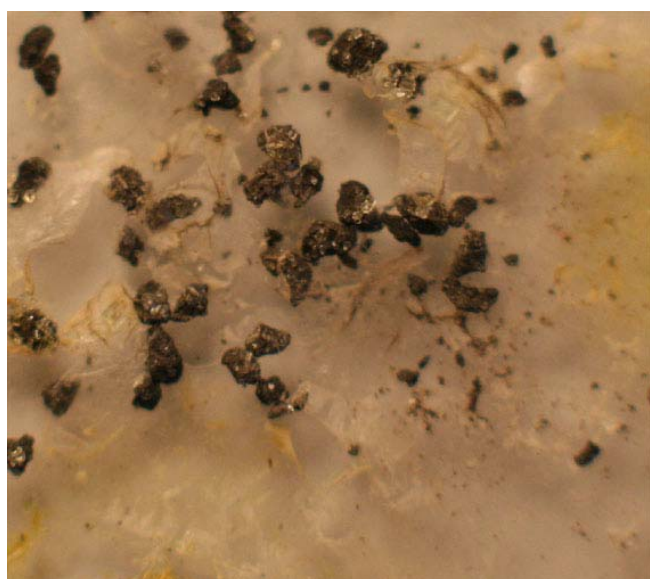


Fig.4

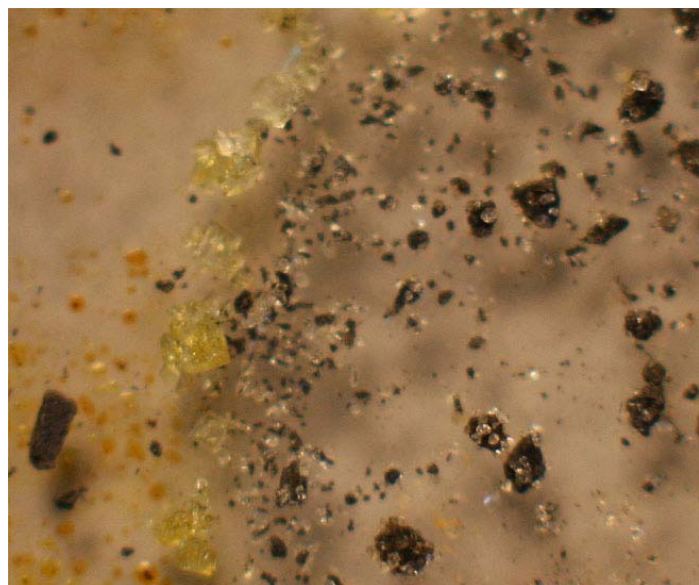


Fig.5

2. **Ácido clorhídrico 11,3M + polvo de hierro**

Se opera como en el caso anterior (fig.6). En este caso la reacción es similar a la anterior pero mucho más violenta, hasta el punto de que los gases desprendidos desenfocan completamente la imagen. El desprendimiento de hidrógeno produce múltiples burbujas (fig.7-11). Al cabo de 15 minutos la reacción termina la reacción.

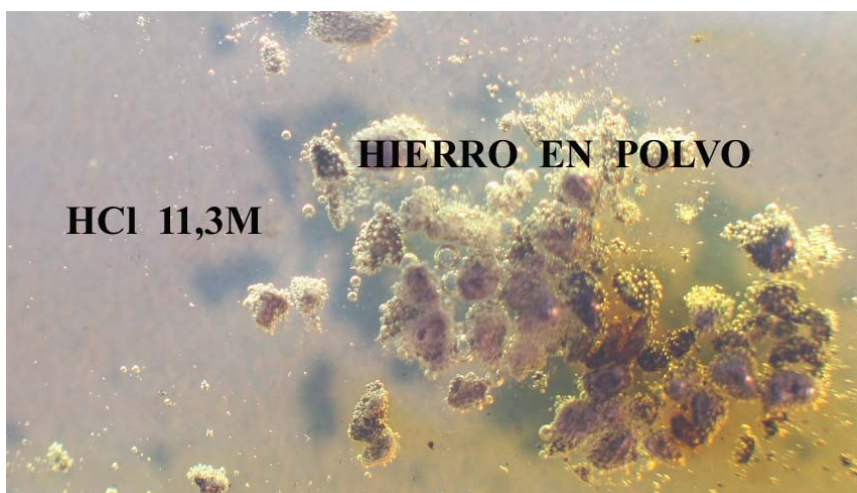


Fig.6

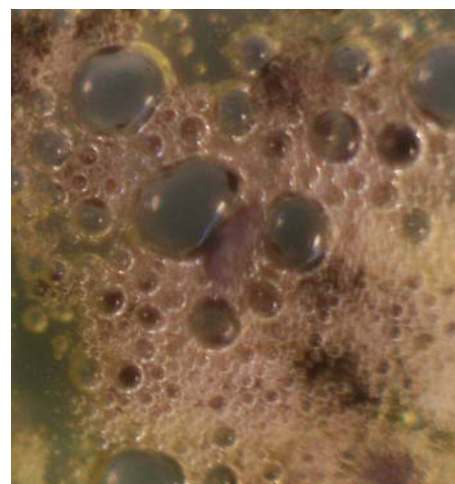


Fig.7 (ampliación)



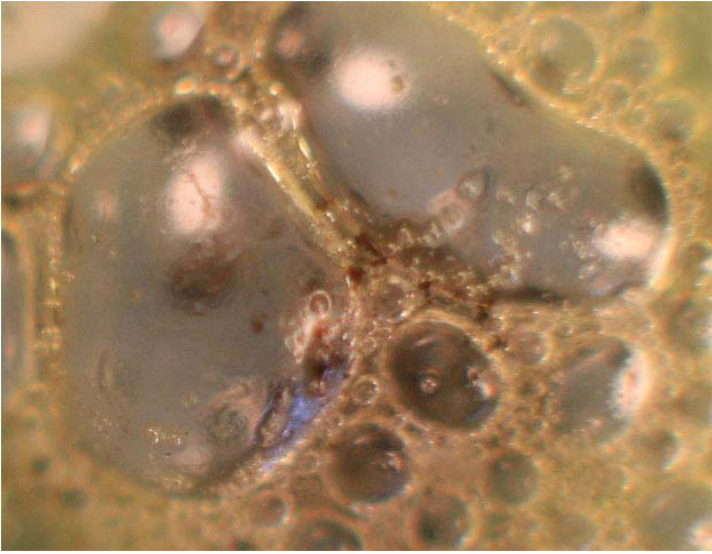


Fig.8(detalle)

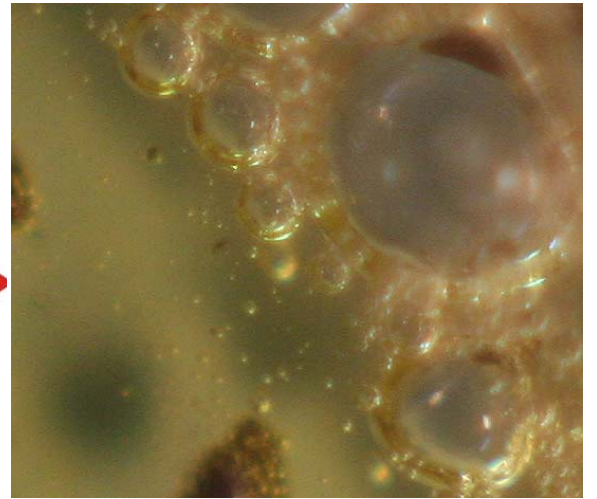


Fig.9

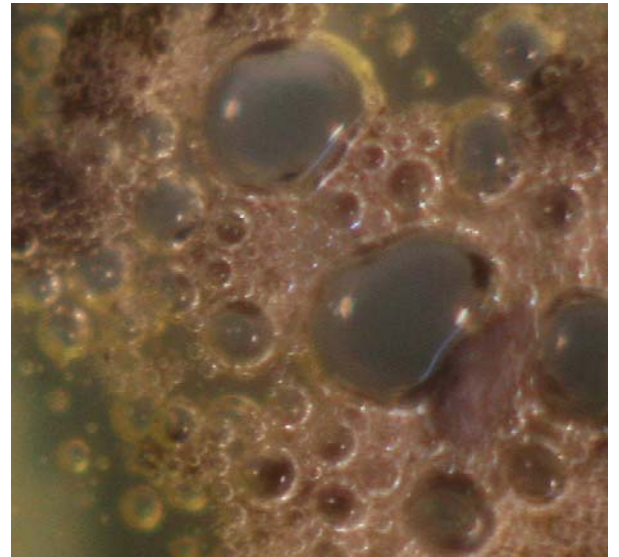


Fig.10

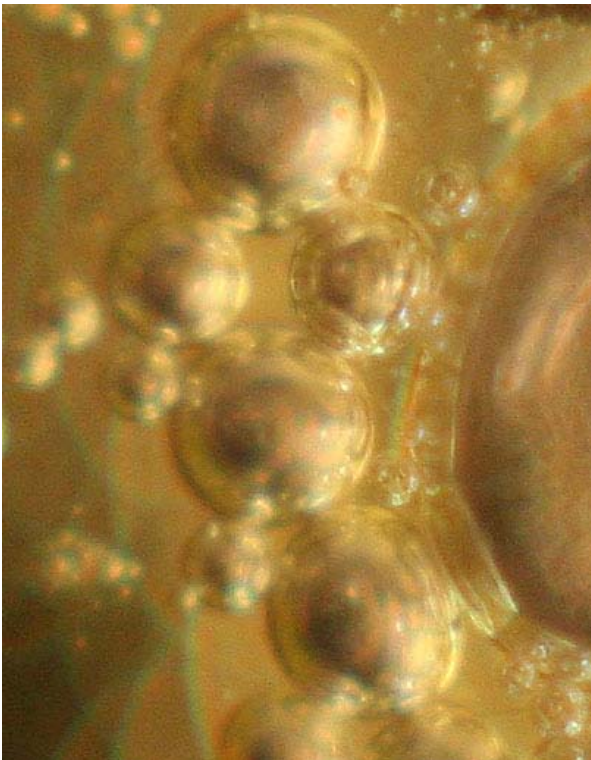


Fig.11