

Ácido sulfúrico y magnesio

1. Con ácido sulfúrico 9M

Se opera como en prácticas anteriores, con una cinta de magnesio de algo menos de 1 cm², y una gota de ácido sulfúrico concentrado (fig.1). La reacción es inmediata, burbujando rápidamente hidrógeno (fig.2). En determinado momento forma una gran burbuja, como puede apreciarse en la fig.4-9, a través de la cual se puede apreciar al autor haciendo la fotografía (fig.6). Al final del proceso se aprecia la formación del precipitado blanco de sulfato de magnesio

La reacción principal que visualizan las fotografías es:

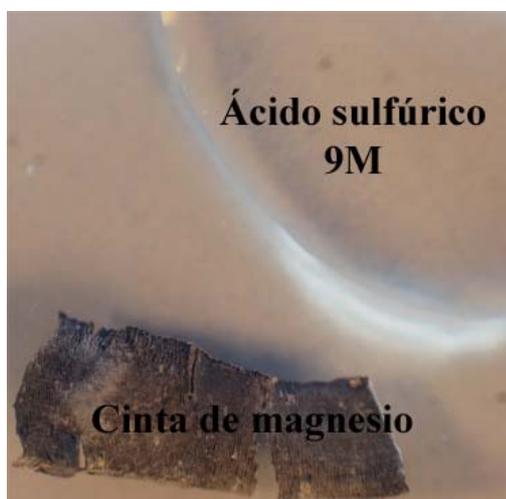
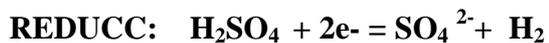


Fig.1



Fig.2

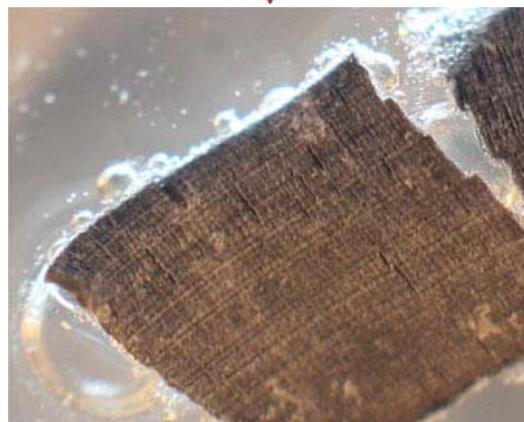


Fig.3 (Ampliación)

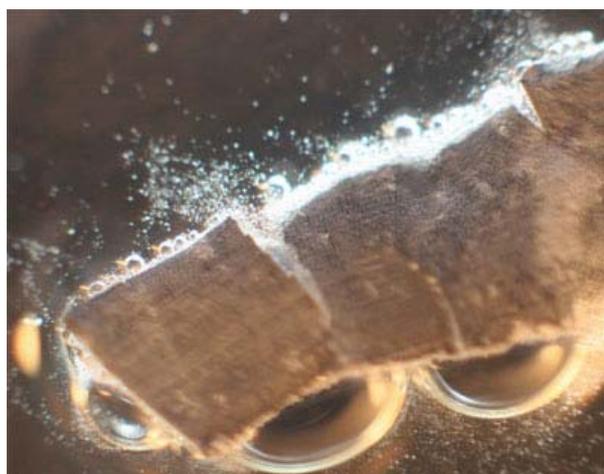


Fig.4



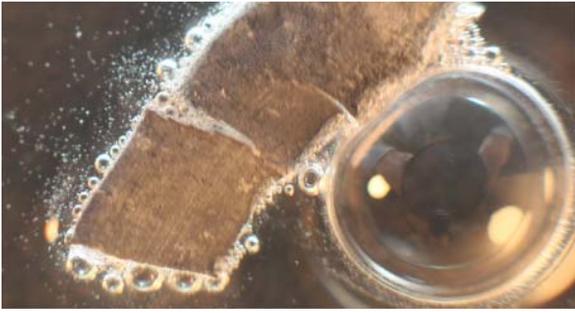


Fig.5

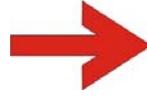


Fig.6

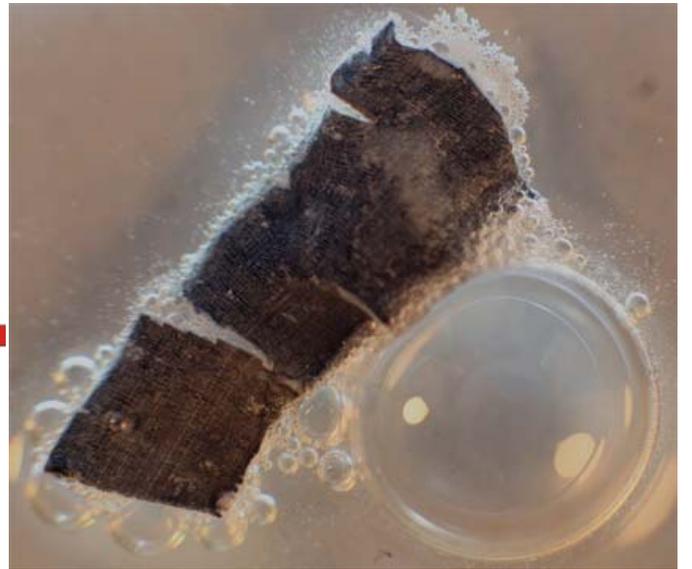


Fig.7



Fig.8(ampliación)

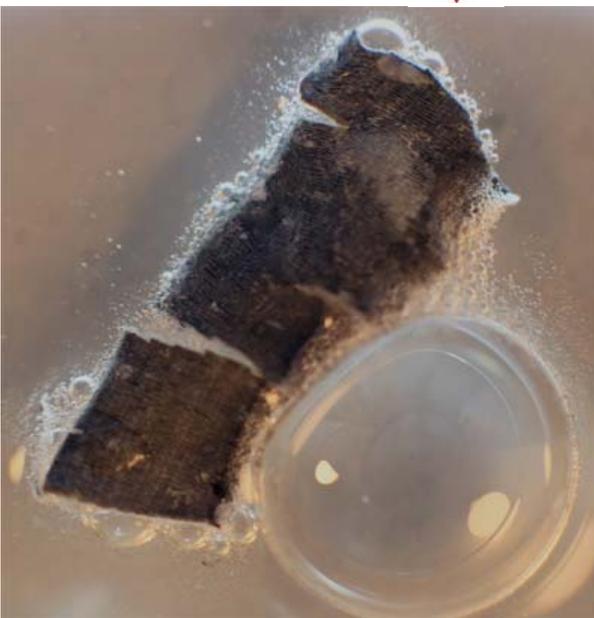


Fig.9

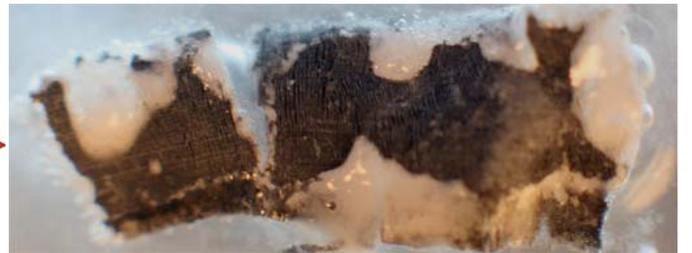
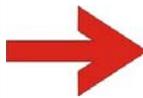


Fig.10

2. Con ácido sulfúrico 1,5M

Se produce la misma reacción (fig 11-15). Sin embargo las burbujas son mucho mas pequeñas. No se aprecia el precipitado de sulfato de magnesio



Fig.11



Fig.12 Ampliación)

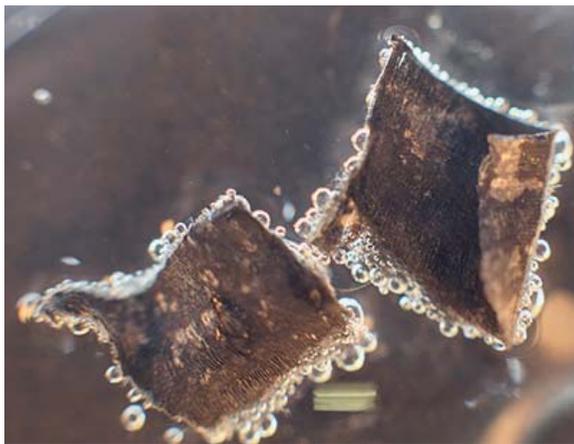


Fig.14

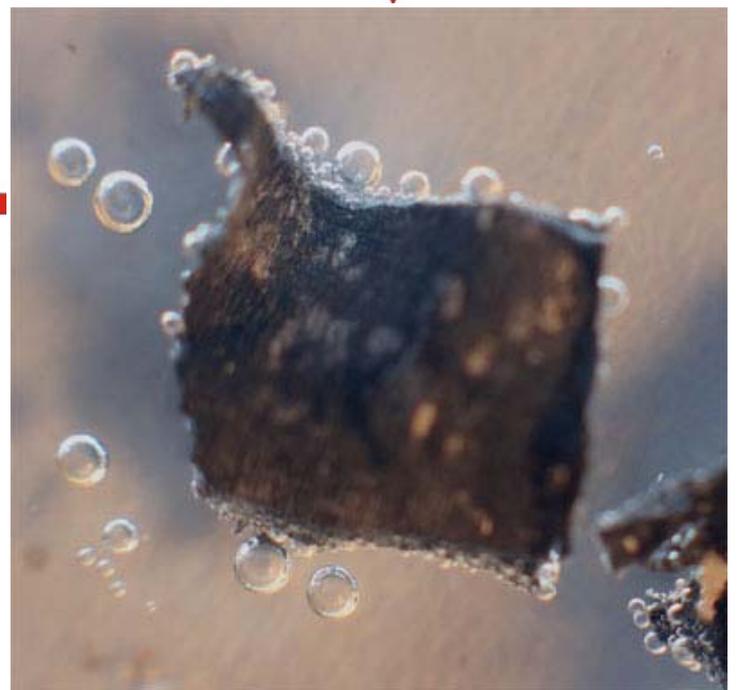


Fig.13

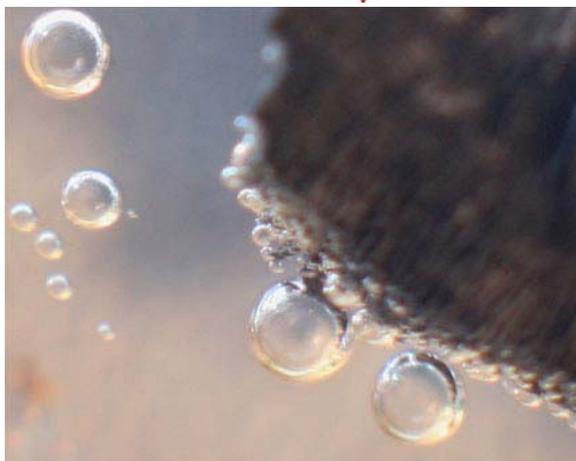


Fig.15 (ampliación)