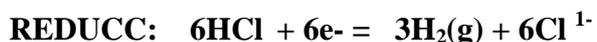


ÁCIDO CLORHÍDRICO Y ALUMINIO

1. Ácido clorhídrico 1M y granallas de aluminio

Se opera como en prácticas anteriores, con unas granallas de aluminio, y una gota de ácido clorhídrico 1M (fig.1). en una superficie de 2cm^2 . En este caso la reacción es muy débil, burbujeando levemente los gases desprendidos (fig.2 y.3). Después el hidrógeno gas, aparece en burbujas bien visibles entre el aluminio que no ha reaccionado (fig 3), cristalizando el cloruro de aluminio al cabo de media hora (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

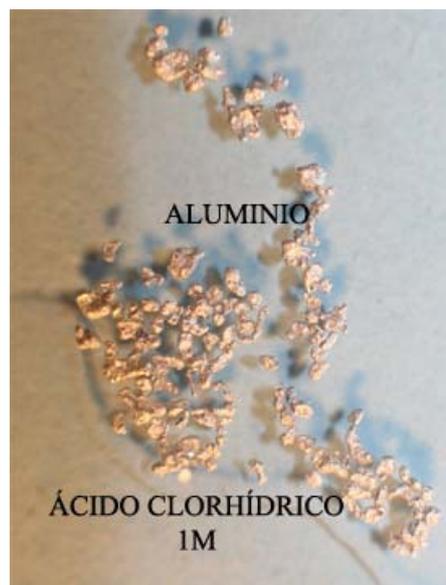


Fig.1



Fig.3



Fig.4



Fig.5

2. **Ácido clorhídrico 11M + aluminio en granallas**

Se opera como en el caso anterior (fig.6). En este caso la reacción es similar a la anterior pero mucho mucho más violenta, hasta el punto de que los gases desprendidos desenfocan la imagen. (fig.7, 8 y 9). El desprendimiento de hidrógeno produce enormes burbujas (fig. 10-14)



Fig.6

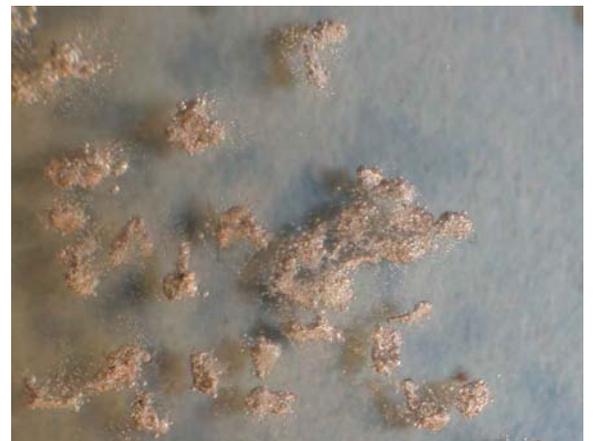


Fig.7



Fig.9

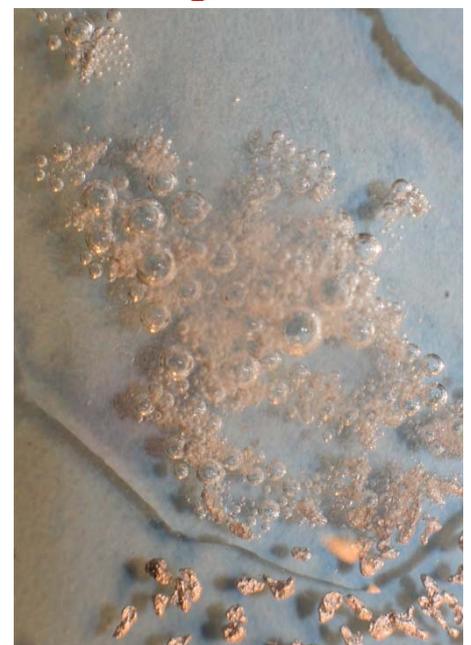


Fig.8



Fig.10 (ampliación)

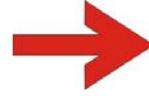


Fig.11

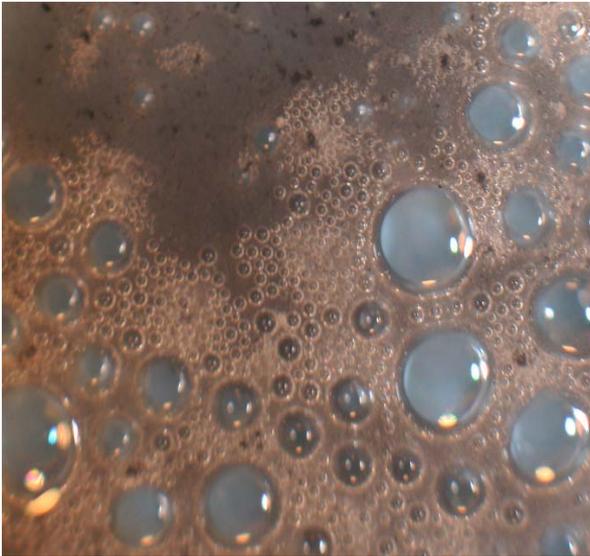


Fig.13



Fig.12



Fig.14 (detalle)