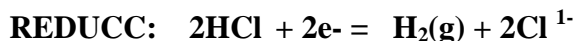


ÁCIDO CLORHÍDRICO Y PLOMO

1. Ácido clorhídrico 1,1M y granos de plomo

Se opera como en prácticas anteriores, con unos granos de plomo, y una gota de ácido clorhídrico 1,1M (fig.1), en una superficie máxima de 2cm². En este caso la reacción es muy débil, burbujeando al cabo de media hora, con desprendimiento de hidrógeno apenas perceptible, aunque se amplie la imagen (fig.2). La reacción se debilita con el tiempo (fig3 y 4).

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



Las fotografías del proceso son las siguientes:



Fig.1

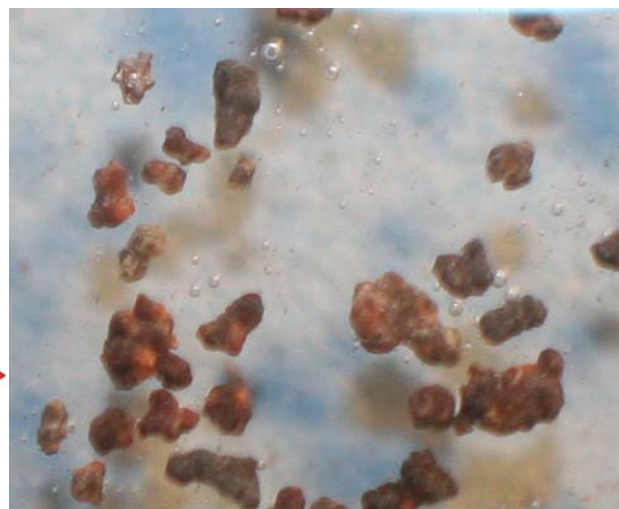


Fig.2 (ampliación)

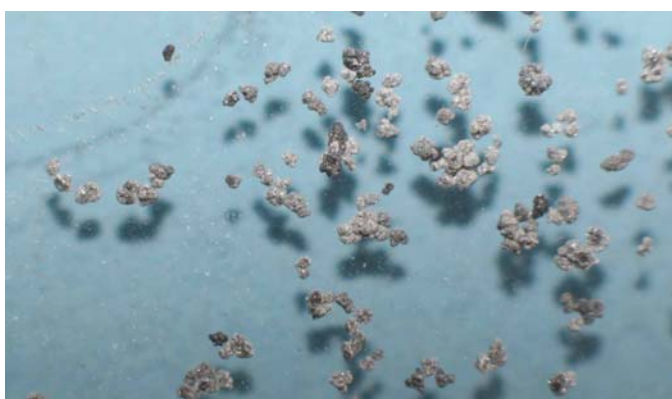


Fig.4



Fig.3 (detalle)

2. Ácido clorhídrico 11M + granos de plomo

Se opera como en el caso anterior (fig.5). En este caso la reacción es similar a la anterior y no más violenta, como ocurría con otros metales. El desprendimiento de hidrógeno se produce antes, pero las burbujas son difíciles de visualizar aún ampliando la imagen(fig.6-8).

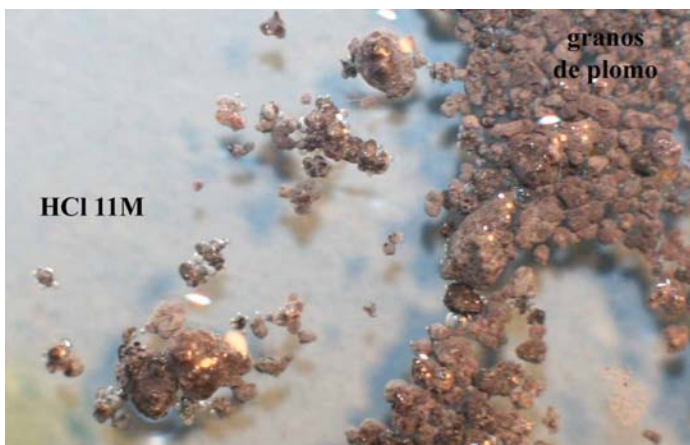


Fig.5

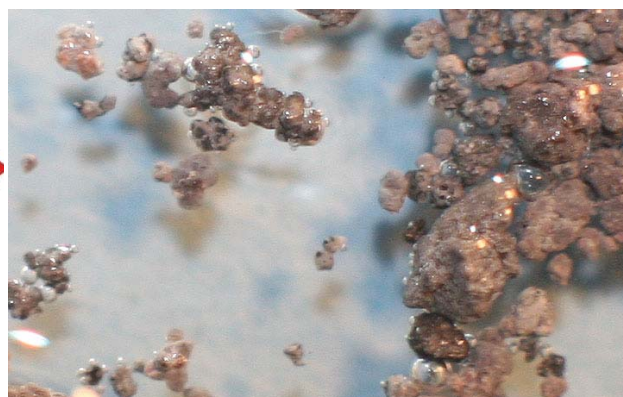


Fig.6

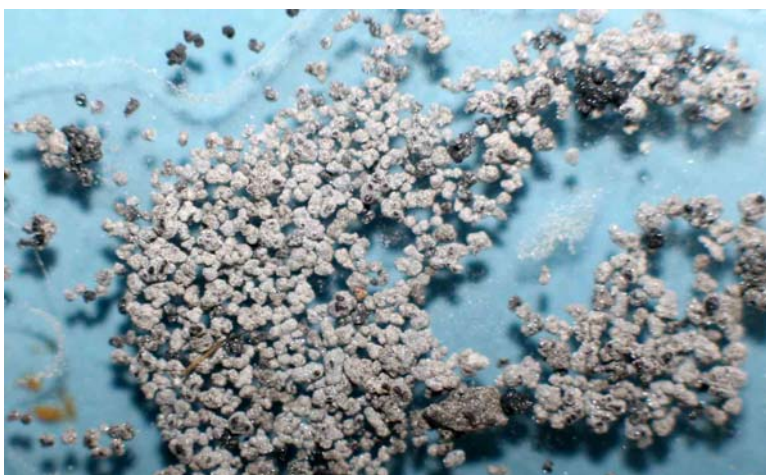


Fig.8

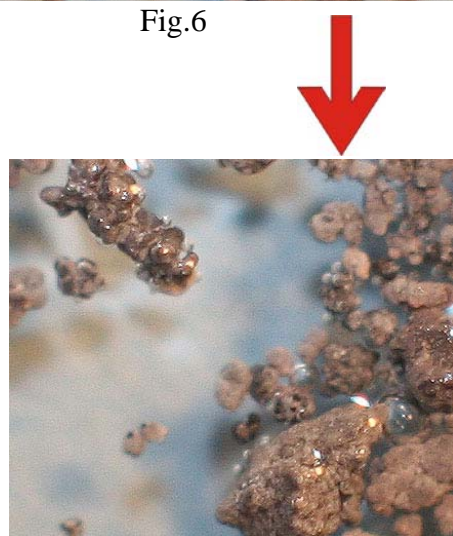


Fig.7 (ampliación)

ÁCIDO CLORHÍDRICO Y ESTAÑO

1.Ácido clorhídrico 11M y lámina de estaño

Dado que con ácido clorhídrico 1,1M, prácticamente no reacciona sólo se visualizará la reacción con el HCl 11M. En este caso la reacción es muy débil (fig 9), atacándose la lámina de estaño, con desprendimiento de hidrógeno apenas perceptible, aunque se amplie la imagen (fig.10 y 11).



Fig.9



Fig.10 (detalle)

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

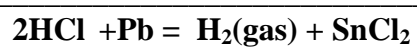
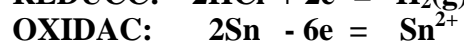
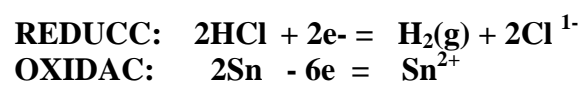


Fig.11