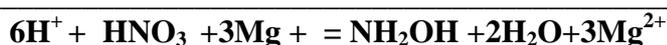
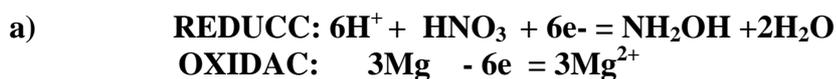


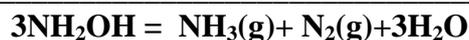
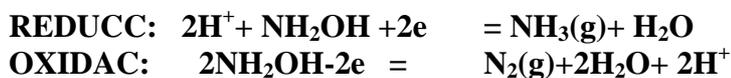
Nítrico 1,5M sobre cinta de magnesio

Se trabaja como en reacciones anteriores, sin embargo se observa una gran producción de gases casi de forma instantánea, gases con una apariencia distinta a la de prácticas a la gota anteriores con el ácido nítrico. Esto se debe a que la reacción es con un elemento del grupo 2, que son mucho mas reductores que los elementos anteriores, por este motivo el proceso redox es diferente, ya que se desprende hidrógeno que reduce al ácido nítrico para producir hidroxilamina, que se descompone dando nitrógeno y amoníaco, y también óxido nítrico. Por lo tanto los gases que se observan corresponden a estos últimos productos¹. La sucesión de fotos es la dada en las fig.1 a 7. En 30 minutos culmina el proceso.

Los procesos redox a tener en cuenta serían:



b)



c/

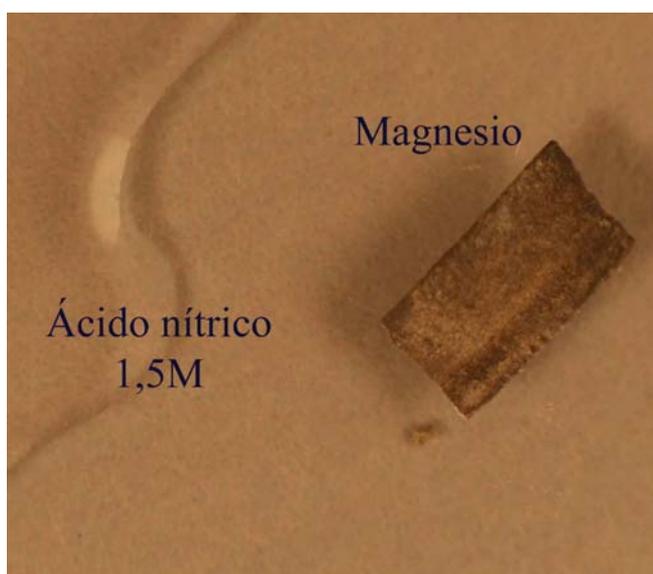
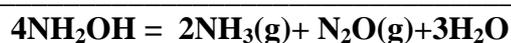
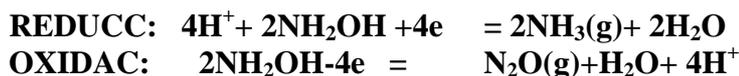


Fig.1

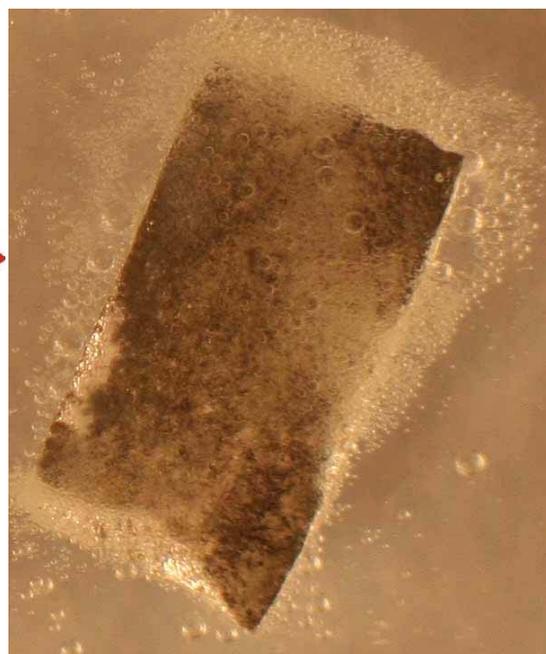


Fig.2

¹ Atestiguado en el siglo XIX por Rivers(J.C.S 42, 443-445, 1883.

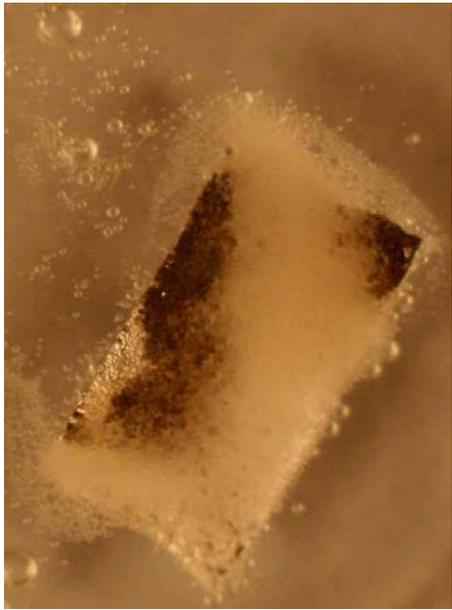


Fig.3

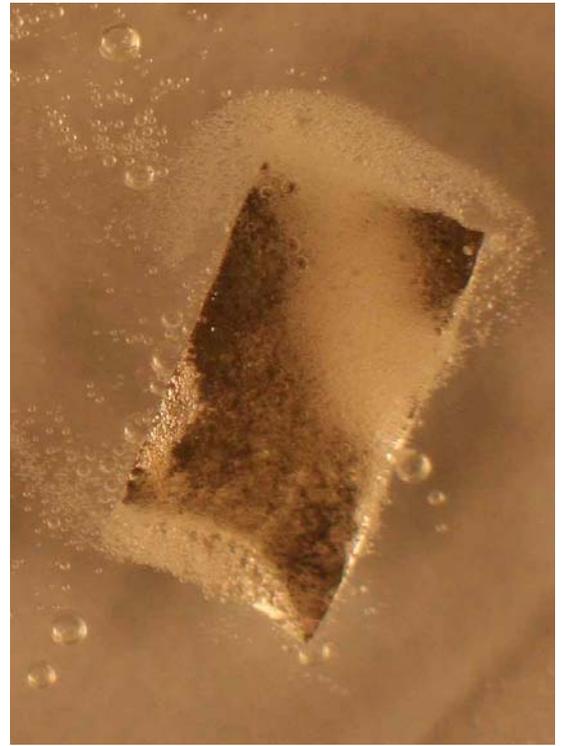


Fig.4

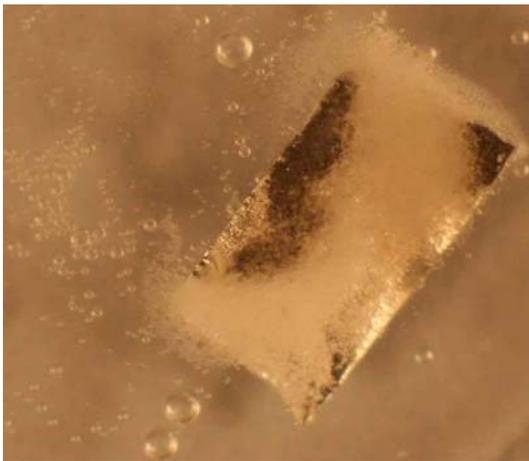


Fig.6

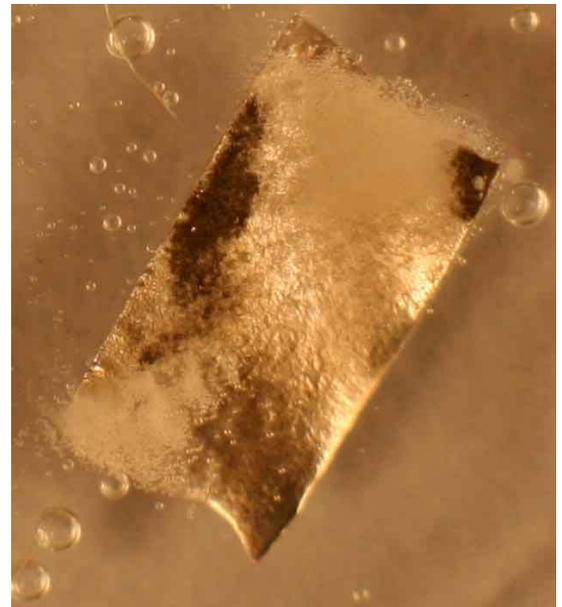


Fig.5



Fig.7

Nítrico 13M sobre cinta de magnesio

Se trabaja como en reacciones anteriores. El resultado es diferente al expuesto anteriormente, pues se observa las burbujas marrones características de NO_2 (fig.8-11), que se producen inicialmente, aparte de los otros gases que se desprenderían en las reacciones secundarias.

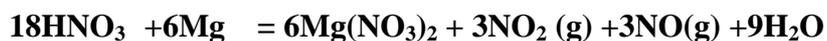
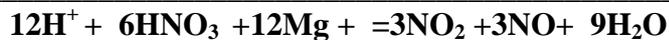
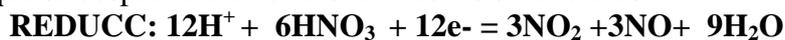


Fig.8

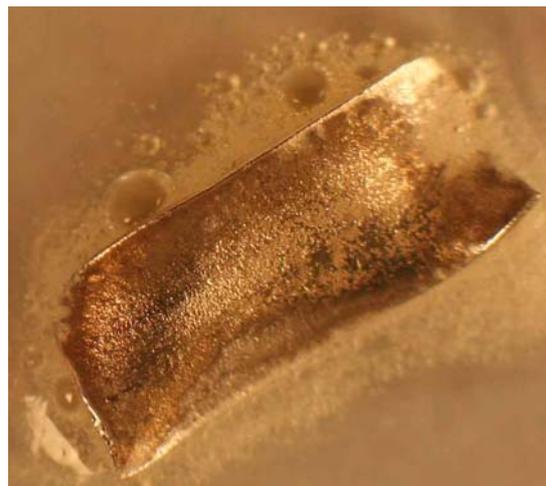


Fig.9

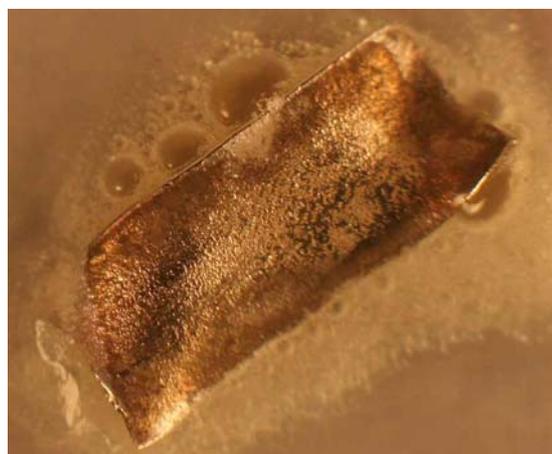


Fig.11



Fig.10

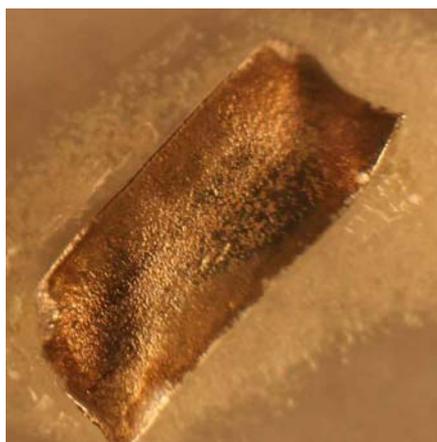


Fig.12

Pasada media hora ya no se desprende el dióxido de nitrógeno, y sólo se aprecian los gases de las reacciones secundarias (fig.12)