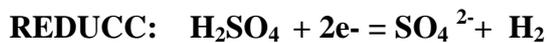


Ácido sulfúrico y plomo

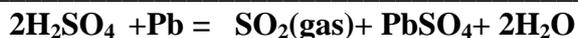
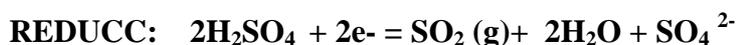
1. Con ácido sulfúrico 9M

Se opera como en prácticas anteriores, con granalla de plomo, y una gota de ácido sulfúrico concentrado (fig.1 y 2). Si se recuerda, estas mismas granallas casi no reaccionaban con el ácido nítrico concentrado (QG43). En este caso la reacción es inmediata, burbujeando los gases desprendidos instantáneamente (fig.3). Después se desarrolla violentamente (fig. 4 y 5), cesando al cabo de media hora (fig.6). A parte del proceso normal, tal como el que tenía lugar entre el ácido sulfúrico y el magnesio (QG47), también pueden ocurrir otros procesos, por eso se aprecian varios tipos de burbujas diferentes.

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



Proceso secundario



Incluso el hidrógeno naciente reduce al ácido sulfúrico en otro proceso secundario

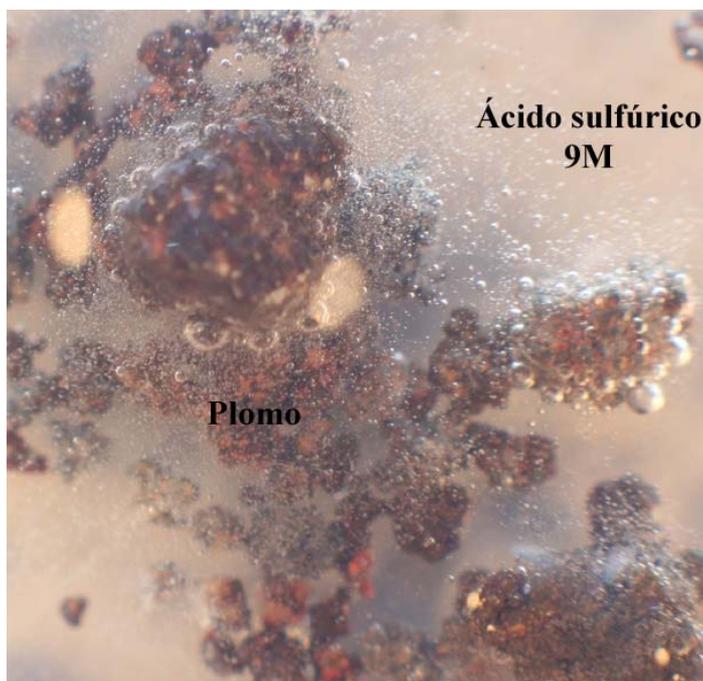
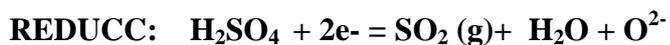


Fig.1

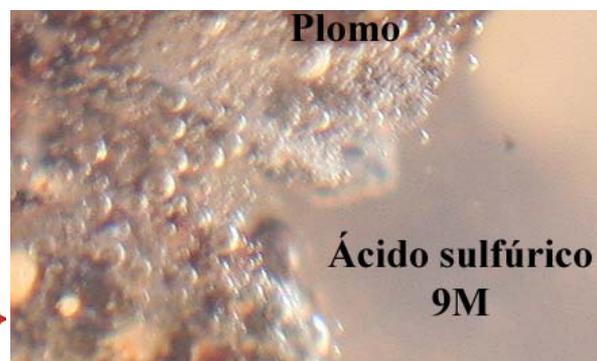


Fig.2 (ampliación)

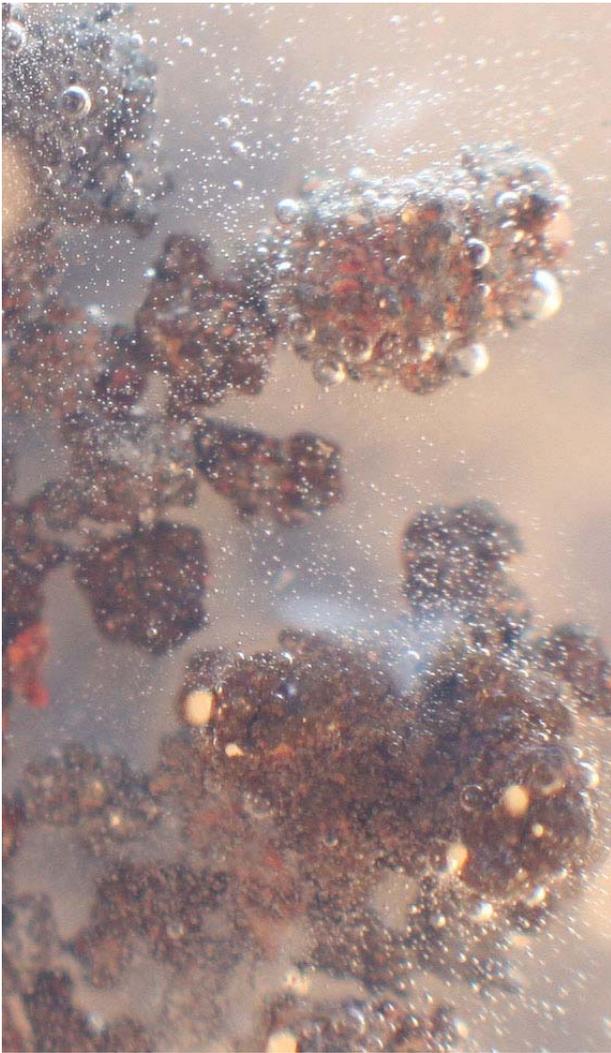


Fig.4

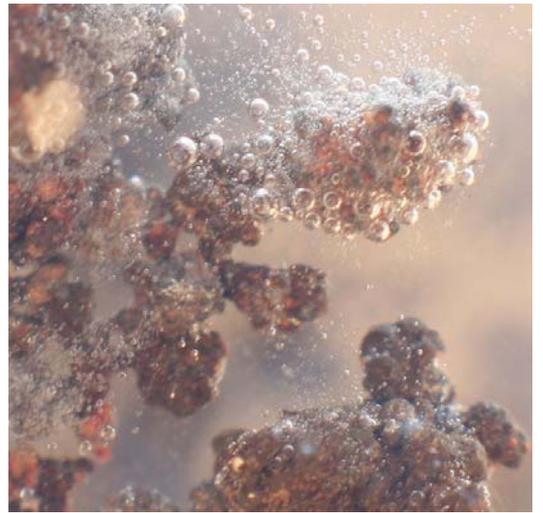


Fig.3

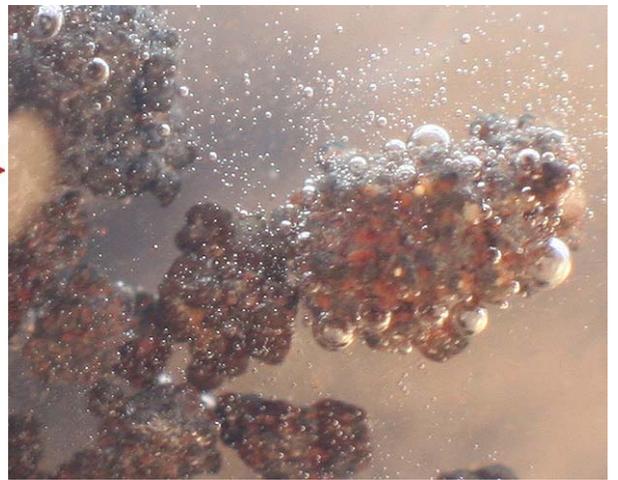
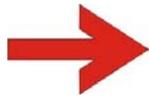


Fig.5 (ampliación)

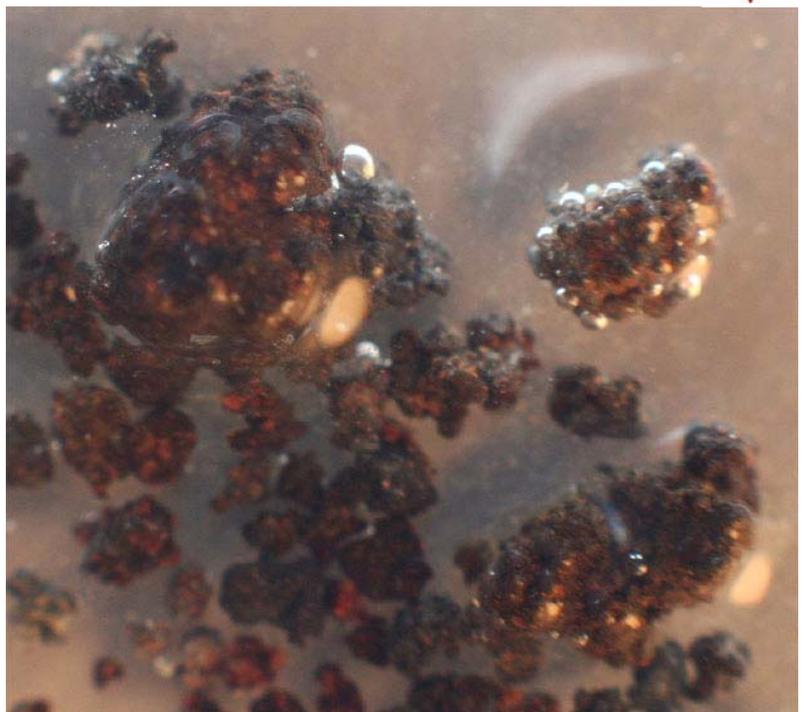
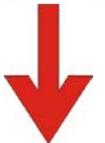


Fig.6

2. **Ácido sulfúrico 1,5M + Pb**

Prácticamente no reacciona (fig.7). Al cabo de cierto tiempo se observan al ampliar la foto, burbujas de hidrógeno sobre las granallas de plomo (fig.8-9)

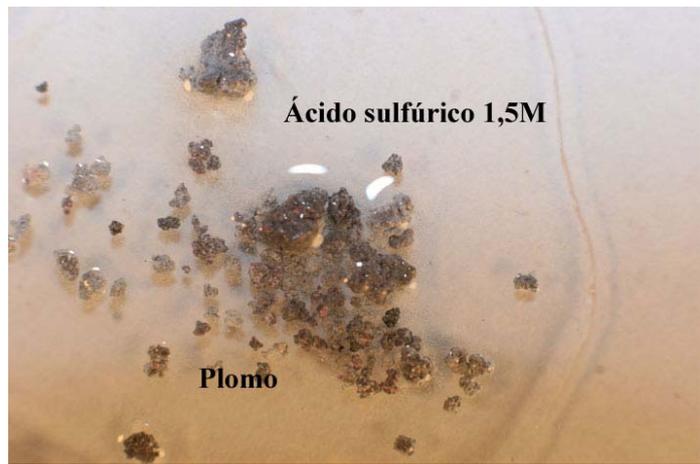


Fig.7



Fig.9 (ampliación)

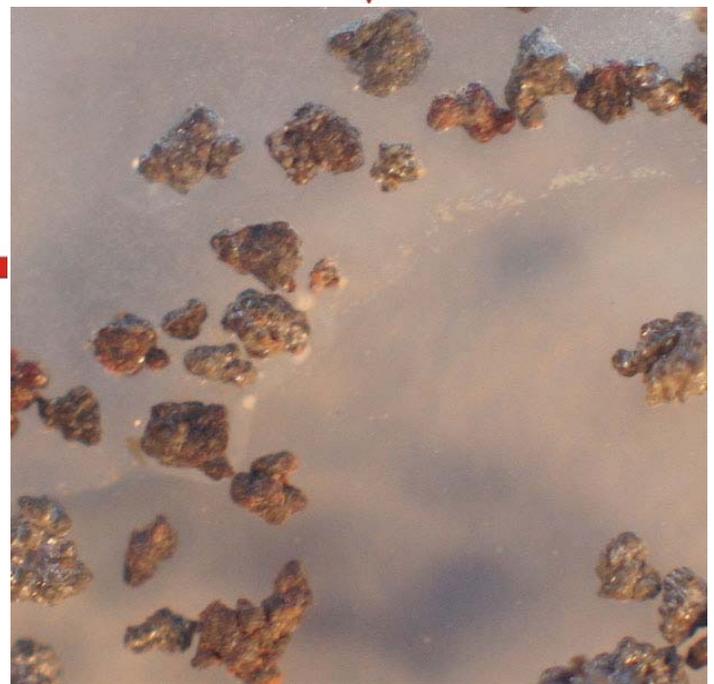


Fig.8