Ácido sulfúrico v cobre

1. Con ácido sulfúrico 9M

Se ha visto en QG34 y QG35, en esta misma sección la reacción del ácido nítrico con el cobre. Ahora vamos a ver una reacción mucho mas antigua, puesto que está atestiguada en 1648, por Glauber; la reacción con ácido sulfúrico concentrado,

Se opera como en prácticas anteriores, con una viruta de cobre de 1cm de longitud, y una gota de ácido sulfúrico concentrado (fig.1). Si se recuerda, con el ácido nítrico, la reacción era inmediata. Aquí tarda casi media hora en comenzar la reacción, y el sulfúrico o el cobre deben estar calientes, sino apenas reacciona (fig.2). Sin embargo la reacción es mucho mas complicada (no se aprecian burbujas), y se observa la aparición de un precipitado marrón gelatinoso (fig. 3 y 4), seguido de pequeñas deposiciones oscuras (negras), todo ello es debido a la formación previa de sulfato de cobre (I), y sulfuro cuproso (negro) (fig.5), al cabo de un tiempo irán apareciendo los clásicos cristales de sulfato de cobre (II), verde azulados (fig.6, 7 y 8)

Proceso general

REDUCC: OXIDAC:

REDUCC:
$$2H_2SO_4 + 2e = SO_4^{2-} + SO_2 + 2H_2O$$

OXIDAC: $Cu - 2e = Cu^{2+}$
 $H_2SO_4 + Cu = SO_2(gas) + CuSO_4$

Procesos secundario previos

REDUCC:
$$4H_2SO_4 + 8e^- = S^{2^-} + 4H_2O + 3SO_4^{2^-}$$
 $8Cu - 8e^- = 8Cu^{1+}$
 $4H_2SO_4 + 8Cu = Cu_2S + 3Cu_2SO_4 + 4H_2O$

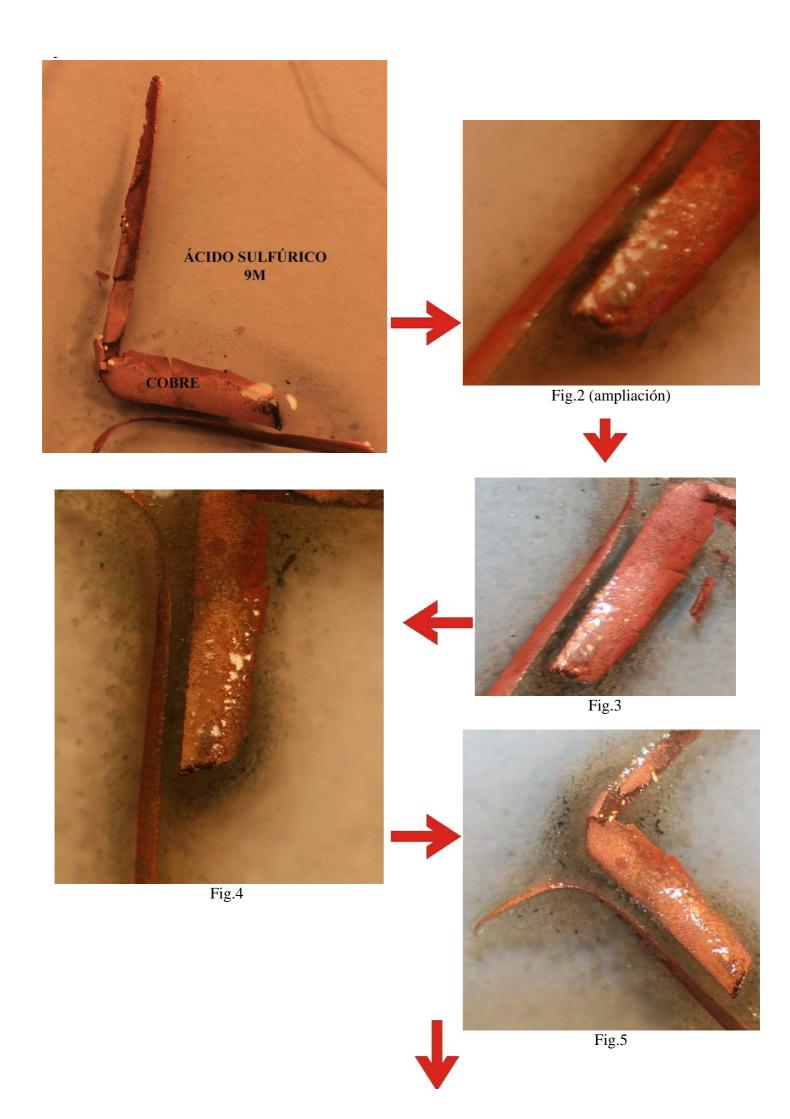
REDUCC: $4H_2SO_4 + 8e^- = S^{2^-} + 4H_2O + 3SO_4^{2^-}$
 $4Cu_2SO_4 - 8e^- = 8Cu^{2^+} + 4SO_4$
 $4H_2SO_4 + 4Cu_2SO_4 = S^{2^-} + 7CuSO_4 + 4H_2O + Cu^{2^+}$
 $Cu_2SO_4 = 2Cu^{1^+} + SO4^{2^-}$
 $4H_2SO_4 + 5Cu_2SO_4 = Cu_2S + 8CuSO_4 + 4H_2O$

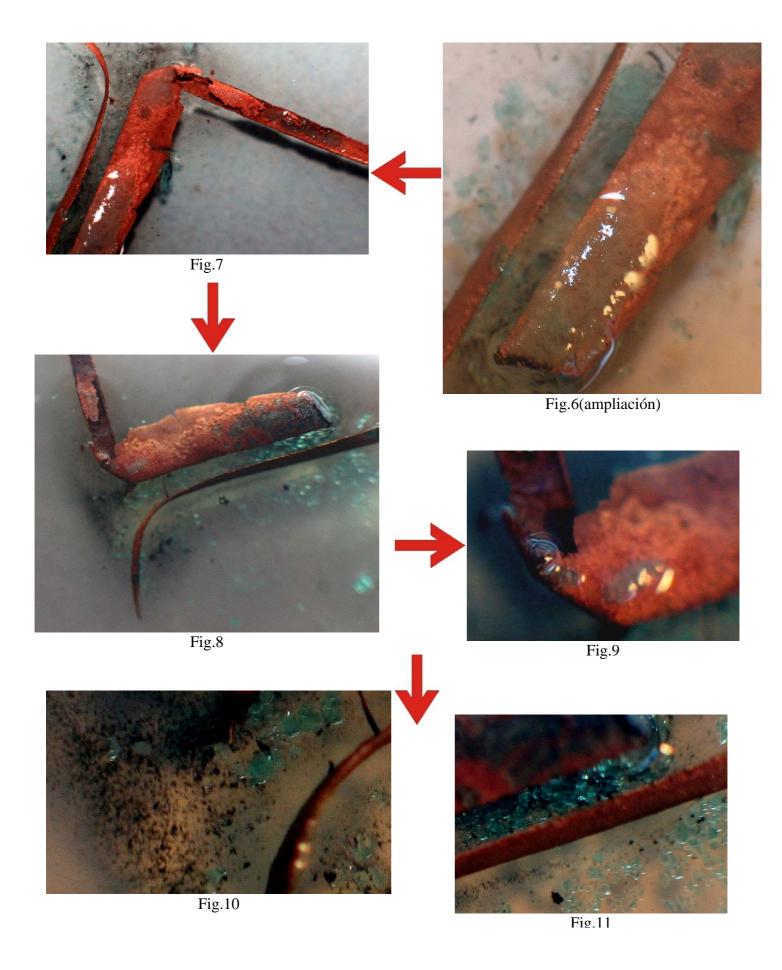
Estos dos procesos secundarios dan lugar a la conocida ecuación de Pickering, publicada ya en el J.Ch.Soc. de 1878:

$$4H_2SO_4 + 5Cu = Cu_2S + 3CuSO_4 + 4H_2O$$

que justifican el que no se aprecien burbujas de gas, y sí en cambio, motas negras de sulfuro cuproso, y cristales de sulfato de cobre(II)

Posteriormente el sulfuro cuproso pasaría a cúprico y de ahí a sulfato de cobre (II) (cristales azulverdosos) y dióxido de azufre(burbujas) (fig. 8,9,10 y 11)





2. Ácido sulfúrico 1M + Cu

Sólo reacciona en caliente (fig.12 y 13). Se repite el proceso explicado a través de las reacciones anteriores (fig.14-15 y 16)

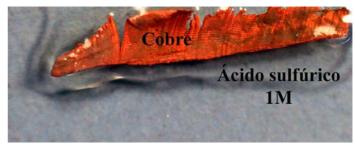


Fig.12

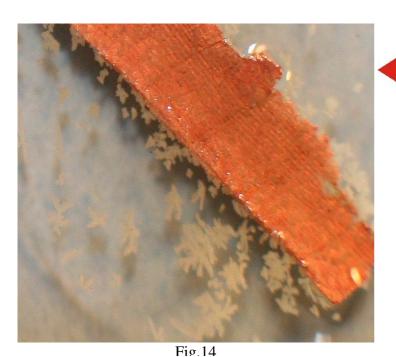




Fig.13





Fig.15



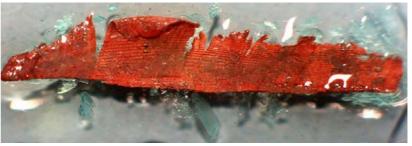


Fig.16