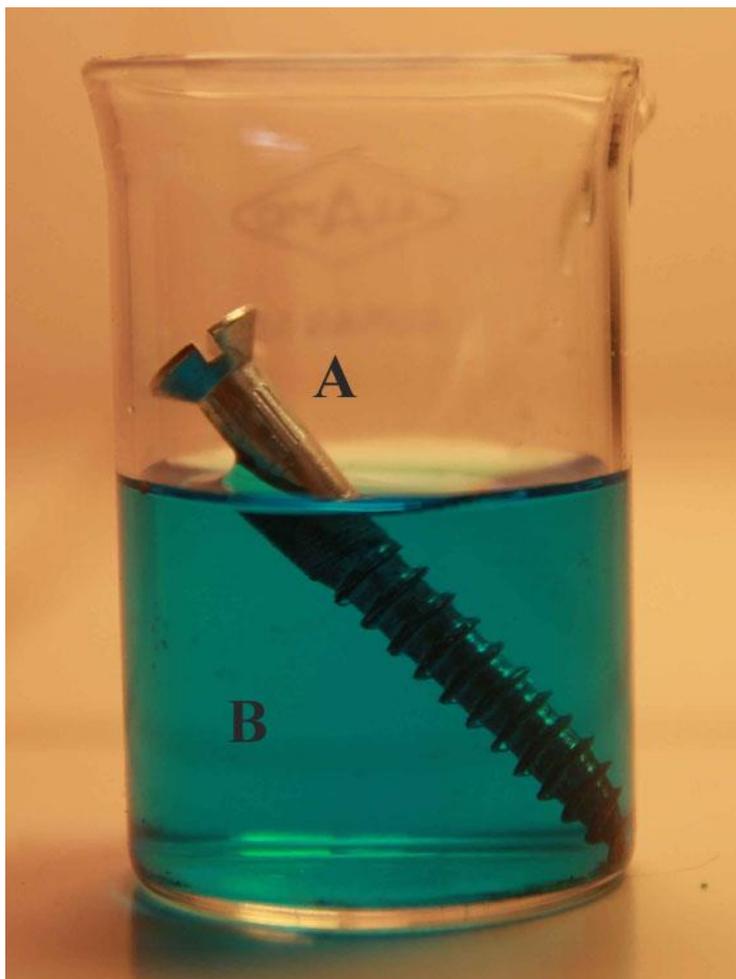
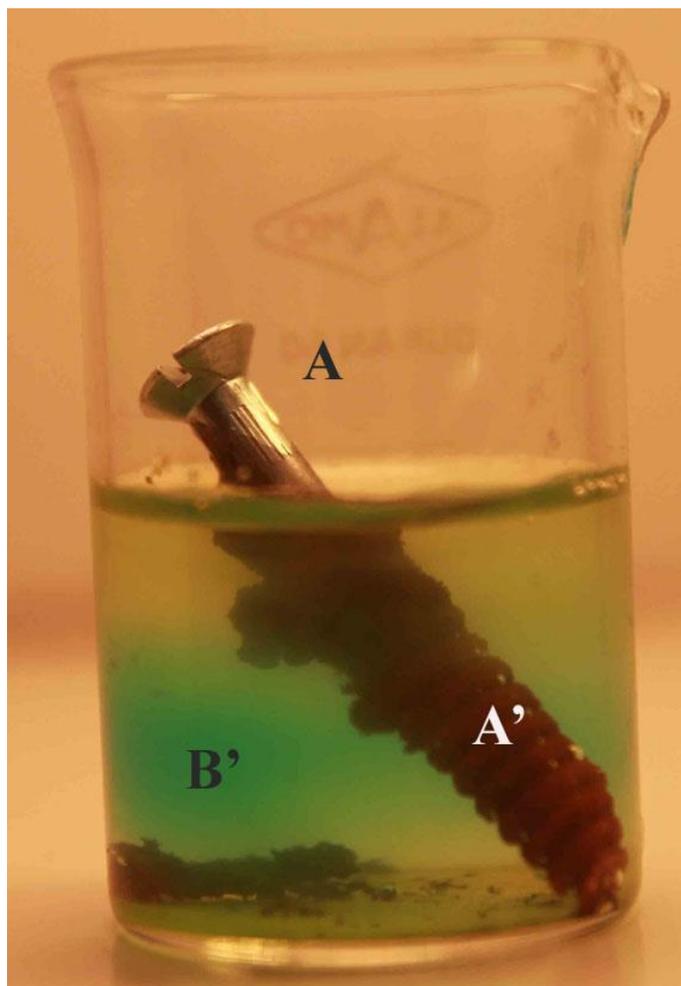


PVQGENERAL14

Un tornillo en sulfato de cobre**



Fotografía 1



Fotografía 2

En un vaso de precipitados dispones de:

B=50mL de disolución de CuSO_4 0,5M, y A=un tornillo que pesó 4,12g (foto 1).

Al cabo de algún tiempo, la disolución B cambia de color a B' (foto 2) y la parte sumergida cambia de aspecto. El tornillo, ahora A', pesó 4,18g (se pierde algo de producto en el fondo del vaso de precipitados). Separada definitivamente el tornillo de la disolución, y una vez limpio de agregados metálicos, toma pesa 4,02g. Se pregunta:

- Las reacciones que han tenido lugar, indicando los productos de reacción
- Las concentraciones finales de las disoluciones que aparecerán en el vaso de precipitados

DATOS: Masas atómicas Cu=63,55; Fe=55,38; S=32, O=16.

Potenciales normales de reducción: $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe} = -0,7\text{V}$; $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu} = 0,34\text{V}$