

PVQdescriptiva9.*

Iones ferroso y férrico (2)

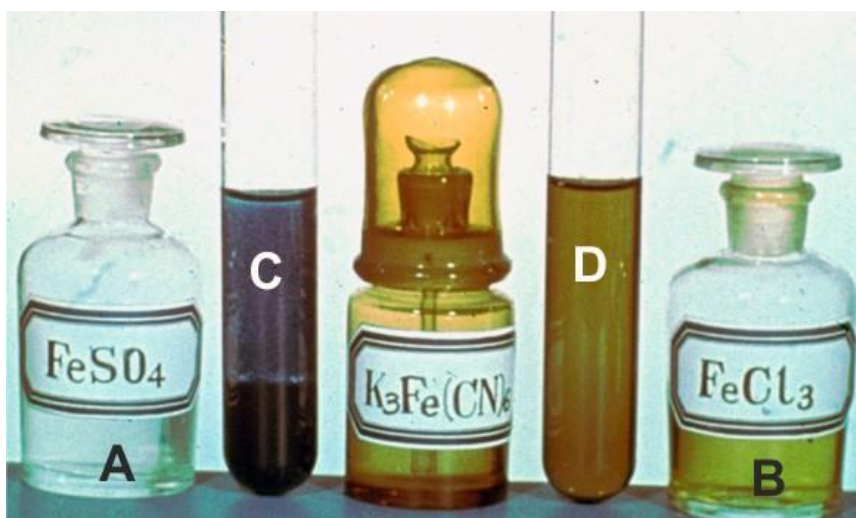
Dispones en A (foto 1) de una 20mL de disolución de sulfato de hierro(II) 2M, a la que agregas en C, la misma cantidad de ferrocianuro potásico. En D se realiza la misma operación con la misma cantidad de cloruro de hierro(III) 2M, agregándose en todos los casos agua destilada hasta completar 50mL y dando lugar a las fotos que se presentan.

En la fotografía 2, se realiza la misma operación con ferricianuro potásico con los reactivos en A y B agregándose en todos los casos agua destilada hasta completar 50mL y surgiendo las reacciones respectivas en C y D

- Formula las reacciones que tienen lugar en cada tubo de las dos fotos
- En cuál de los recipientes C y D, de cada foto, habrá mayor concentración de ion ferroso.
- En cuál de los cuatro tubos de ensayo habrá mayor concentración de ion férrico.



Fotografía 1



Fotografía 2