



**PVQdescriptiva17.\***

Se dispone en A de disolución 2M de sulfato de hierro(II) y respectivamente en B,C,D y E, 30mL de disoluciones 2M de hidróxido potásico, ferrocianuro potásico ferricianuro potásico y tiocianato potásico. Se les agregan unas gotas del sulfato ferroso, produciéndose las reacciones que se observan. Formular las reacciones ocurridas

- a) Si en D, se agregan 5mL del sulfato ferroso, determinar el producto formado si el rendimiento es del 80%

Datos:

Masas atómicas, Fe=55,9 , C=12;N=14, K = 39. S=32; O=16