



PVQdescriptiva16s.*

Se dispone en C de 30 mL de disolución 2M de sulfato de hierro(II) y en D, otros 30mL de cloruro de hierro(III),2M. Se le agrega unas gotas de tiocianato potásico y se observa que mientras que en C, no ocurre reacción aparente, en D surge una coloración rojiza.

- Formular las reacciones ocurridas
- Determinar el producto producido en D

Datos:

Masas atómicas, Fe=55,9 , C=12;N=14, K = 39. S=32; O=16, H=1