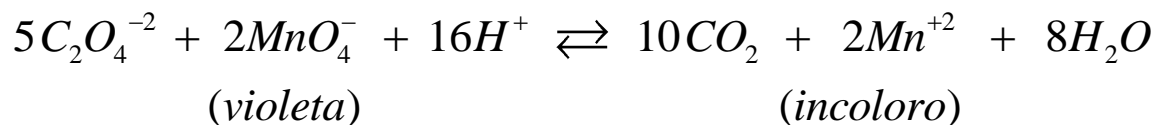


PRÁCTICA 4.2.1:

Identificación de $C_2O_4^{-2}$. Reducción del $KMnO_4$ (decoloración)



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Cuentagotas.
- Mechero.
- Frasco gotero con H_2SO_4 2M.
- Frasco de cristal topacio con $K MnO_4$ 0,01M.

PROCEDIMIENTO

- Añadir unas gotas de la disolución problema al tubo de ensayo vacío.
- Añadir gotas de H_2SO_4 al tubo de ensayo con el problema.
- Calentar el tubo.
- Añadir gotas de $K MnO_4$ 0,01M
- Comprobar la presencia de $C_2O_4^{-2}$ por el cambio de color de la disolución de $K MnO_4$ (decoloración)