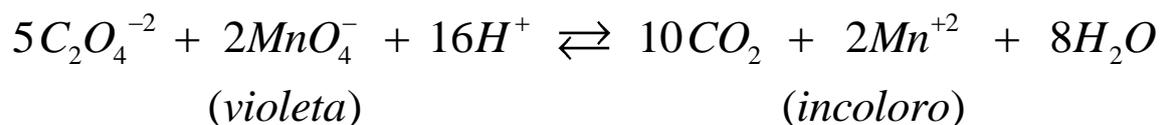


## PRÁCTICA 4.2.1:

### 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)