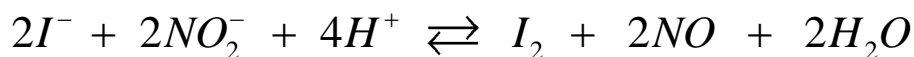


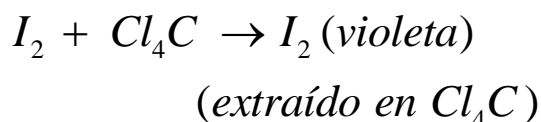
PRÁCTICA 4.1.1:

Identificación de I^- . Formación de I_2

- Reacción de formación de I_2



- Reconocimiento de I_2 : Extracción del I_2



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Cuentagotas.
- Espátula.
- Frasco gotero con HCl 2M.
- Frasco de cristal topacio con Cl_4C .
- Frasco de cristal topacio con $NaNO_2$.

PROCEDIMIENTO

- Añadir unas gotas de la disolución problema al tubo de ensayo vacío.
- Añadir gotas de HCl 2M.
- Añadir unas gotas de Cl_4C .
- Añadir con la espátula un cristal de $NaNO_2$.
- Agitar.
- Comprobar la presencia de I^- por el color rosáceo que se forma en la capa inferior del tubo de ensayo.