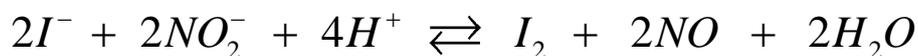


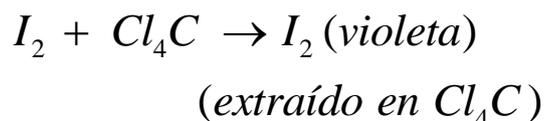
## PRÁCTICA 4.1.1:

### 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.