

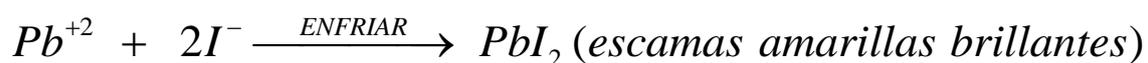
PRÁCTICA 2.1.2:

Identificación de Pb^{+2} con I^-

- Reacción de formación de PbI_2 (s)



- Lluvia de oro



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Frasco gotero con disolución de Pb^{+2} .
- Frasco gotero con KI 0,5M.
- Mechero.

PROCEDIMIENTO

- Añadir unas gotas de disolución de Pb^{+2} al tubo de ensayo.
- Añadir gotas de KI.
- Calentar el tubo con el precipitado obtenido hasta disolución y dejar enfriar.
- Comprobar la presencia de plomo por las escamas brillantes de color amarillo del PbI_2 (lluvia de oro).