

PRÁCTICA 2.1.1:

Identificación de Pb^{+2} con K_2CrO_4

- Reacción de formación de $PbCrO_4$ (s)



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Frasco gotero con disolución de Pb^{+2} .
- Frasco gotero con HAc 2M.
- Frasco gotero con K_2CrO_4 0,5M.
- Varilla.

PROCEDIMIENTO

- Añadir unas gotas de disolución de Pb^{+2} al tubo de ensayo.
- Añadir gotas de HAc.
- Añadir gotas de K_2CrO_4 0,5M y agitar con la varilla.
- Comprobar la presencia de plomo por el color amarillo del $PbCrO_4$.