



Reacciones de precipitación

Laboratorio de Química

Química 2º Bachillerato

Equilibrios heterogéneos

Instrumental y productos químicos.

Instrumental

- Cuentagotas
- Gradilla
- Tubos de ensayo

Productos químicos

- Disolución 0,1 M de KF
- Disolución 0,1 M de KCl
- Disolución 0,1 M de KBr
- Disolución 0,1 M de KI
- Disolución 0,1 M de de AgNO_3
- Disolución 0,1 M de de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$



Procedimiento



1. Añadir 5 mL de las disoluciones de los haluros (KF, KCl, KBr, KI) en 4 tubos de ensayo, respectivamente.
2. Observar el color de las disoluciones de estas sales.
3. Añadir a cada tubo de ensayo unas gotas de disolución de AgNO_3 con el cuentagotas.
4. Observar el resultado.
5. En otro tubo de ensayo se echan 5 mL de la disolución de KI y después se añaden otros 5 mL de disolución de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.
6. Observar el resultado.
7. Calentar ligeramente el precipitado que se obtiene y observar el resultado.