

Lluvia Dorada

Reacción del nitrato de plomo (II) y el yoduro de potasio

Objetivo de la práctica.

- Visualizar una reacción química y observar los cambios que se producen.
- Distinguir los reactivos y los productos de la reacción y escribir la ecuación química ajustada del proceso.
- Identificar el tipo de reacción que se produce.
- Aprender las técnicas de laboratorio necesarias para realizar el proceso, así como el material utilizado.

Material

- Tubos de ensayo
- Gradilla
- espátulas
- yoduro de potasio
- vasos de precipitados
- agitadores
- agua destilada
- nitrato de plomo (II)

Procedimiento experimental

1. En un vaso de precipitados echar agua destilada y añadir un poco de yoduro de potasio, KI. Agitar hasta conseguir la disolución.
2. En otro vaso de precipitados echar agua destilada y añadir un poco de nitrato de plomo (II), $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$. Agitar hasta conseguir la disolución.
3. Coger dos tubos de ensayo. En el primero echar un poco de la primera disolución preparada. Hacer lo mismo con el segundo tubo de ensayo y la segunda disolución. Llenar los tubos de ensayo hasta alcanzar 1/3 del tubo aproximadamente.
4. Echar el contenido del tubo de yoduro de potasio sobre el tubo que contiene el nitrato de plomo (II).
5. Observar la formación de un precipitado de yoduro de plomo.

Resultado

Ecuación química ajustada.

