

Tarea No.9

Estequiometría: reacciones de precipitación

1. Escriba tres ecuaciones de precipitación e identifique el agente que se precipita.
2. ¿Qué es una reacción de precipitación?
3. Explique que es una ecuación iónica y escriba 1 ejemplo
4. ¿Qué es el análisis gravimétrico?
5. ¿Qué es la concentración molar y como se calcula?
6. ¿Qué reacción se lleva acabo para la formación de estalactitas? (escribir el proceso químico)
7. ¿En qué momento del proceso de la elaboración del carbonato de calcio se lleva a cabo una precipitación? (Describirla)
8. ¿En qué momento del proceso de la formación de cálculos renales se lleva a cabo una reacción de precipitación? (Describirla)
9. Investigar en qué casos es mejor el uso de las reacciones de precipitado sobre algunas otras y escribirlas.
10. ¿Cómo se puede evitar que estas reacciones de precipitado se lleven a cabo?