**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. En la reacción de nitrato de plata y cloruro de sodio, ¿cuáles son los productos formados y el precipitado obtenido?
4. Las reacciones de precipitación han permitido durante mucho tiempo determinar la cantidad presente de un elemento, radical o compuesto, en una muestra determinada, cual es el nombre que recibe dicha técnica analítica?
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. Describa la reacción obtenida en el desarrollo de la práctica y qué precipitado se obtiene?