

Tarea No.8

Estequiometría: reacciones redox

1. Escriba tres ecuaciones de balanceo óxido-reducción e identifique el agente reductor y el oxidante.
2. ¿Qué es una reacción Redox?
3. Explique qué es una oxidación y una reducción en una reacción Redox.
4. Balancea las ecuaciones anteriores por el método Redox.
5. ¿Por qué el almidón puede ser una fuente de error en la titulación Redox?
6. ¿Qué es una titulación yodimétrica?
7. ¿Por qué las soluciones de ácido ascórbico deben ser preparadas inmediatamente antes de ser tituladas?
8. ¿Por qué el Yodo es altamente soluble en soluciones de yoduro acuoso?
9. A nivel industrial cómo puede visualizarse el uso de las reacciones Redox, describa tres ejemplos.
10. ¿Cuál es el pH de un estómago sano?