

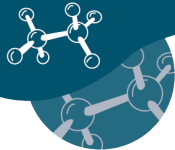


REGLAS PARA LA ASIGNACIÓN DE ESTADOS DE OXIDACIÓN

ESCOJA LA OPCION CORRECTA

- El bromo es un no metal con números de oxidación +1, -1, 3, 5 y 7. La fórmula HBrO corresponde al compuesto denominado:
 - Ácido bromhídrico
 - Ácido bromoso
 - Ácido hipobromoso
 - Ácido perbrómico
- Durante una reacción el elemento cobre cambio su número de oxidación de +2 a 0 con ganancia de 2 electrones; este proceso se denomina:
 - Oxidación
 - Reducción
 - Combinación
 - Oxido-reducción
- Para la reacción $2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaO}$
 - Calcula la cantidad en gramos del agente reductor, sabiendo que Ca 40 g/mol y O = 16 g/mol. Justifica tu respuesta.
 - Calcula la cantidad en moles del agente oxidante.
- Indica si los siguientes enunciados son falsos o verdaderos. Justifica tu respuesta
 - La sustancia oxidada en una reacción gana electrones.
 - El numero de oxidación del O_2 en la ecuación $2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaO}$ es cero
- Asigna los números de oxidación a las siguientes ecuaciones químicas:
 - $\text{LiOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Li}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{MgCO}_3 + \text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{Mg}(\text{BO}_3)_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
- Asigna los números de oxidación a las siguientes ecuaciones químicas y balancéelas:
 - $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{KMnO}_4 + \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$
- Enumere las reglas para asignar estados de oxidación a compuestos y elementos libres en una ecuación química.





8. Utilizando los estados de oxidación y el método de oxido reducción balance las siguientes ecuaciones químicas:

