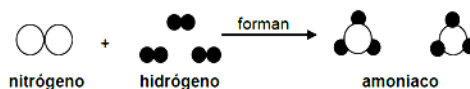




Introducción a la química inorgánica

actividad

Lee con atención los siguientes enunciados. Identifica la opción correcta y coloca la letra que le corresponda en el paréntesis de la izquierda.



1. () “Durante un cambio químico, sólo ocurre una reorganización de todos los átomos”, por ejemplo.

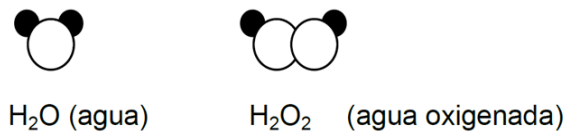
Este enunciado y el ejemplo se relacionan con la ley de...

- A. *Conservación de la masa.*
B. *Proporciones múltiples.*
C. *Combinaciones parciales.*
D. *Proporciones constantes.*
2. () El enunciado de Dalton que expresa lo siguiente: “cuando los átomos se combinan para formar un cierto compuesto, forman agregados atómicos idénticos, con la misma proporción de átomos de uno y otro elemento”, por ejemplo:



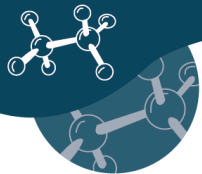
Este enunciado y el ejemplo se relacionan con la ley de...

- A. *Conservación de la masa.*
B. *Proporciones múltiples.*
C. *Proporciones constantes.*
D. *Combinaciones parciales.*
3. () Dalton enunció “dos o más átomos pueden combinarse de diferentes maneras para formar más de un tipo de compuestos” por ejemplo:



Este enunciado y el ejemplo se relacionan con la ley de...

- A. *Proporciones constantes.*
B. *Proporciones múltiples.*
C. *Combinaciones equivalentes.*
D. *Conservación de la masa.*



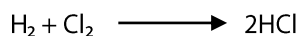
4. () Dalton enunció "todo cambio consiste en unir o separar agregados de átomos", esto se relaciona con leyes de la conservación de la masa. ¿Qué opción ejemplifica esto si se unen las siguientes partículas?



5. () De acuerdo con el enunciado de Dalton "los átomos se combinan para formar agregados atómicos con la misma proporción de uno y de otro elemento", que está relacionado con la ley de las proporciones constantes, si se forma el compuesto CO_2 (bióxido de carbono), siempre se combinan:

- A. 2 átomos de C con 2 átomos de O.
- B. 1 átomo de C con 1 átomo de O.
- C. 1 átomo de C con 2 átomos de O.
- D. 2 átomos de C con 1 átomo de O.

6. () De acuerdo con el enunciado de Dalton "es imposible crear o destruir un átomo de un elemento", que está relacionado con la ley de la conservación de la masa, si se tiene la reacción:



si 71 g de Cl_2 (cloro) reaccionan completamente con 2 g de H (hidrógeno). ¿Cuántos gramos de HCl (ácido clorhídrico) se espera que se formen?

- A. 7.3 g
 - B. 69 g
 - C. 35.5 g
 - D. 126 g
7. () Cuando Dalton combinó hidrógeno y oxígeno, observó que una proporción fija de hidrógeno se puede combinar con diferentes proporciones de oxígeno lo que está relacionado con la ley de las proporciones múltiples ¿Qué grupo de compuesto ejemplifica esto?
- A. HCO_3 y CO
 - B. SO_2 y SO_3
 - C. H_2O y H_2O_2
 - D. NaOH y CaOH

