Science Fables

El misterio de los bloques invisibles

Cuestionario

Este cuestionario revisa lo que aprendiste sobre la atomicidad y la valencia: contar átomos en moléculas y cómo se combinan los átomos.

1. ¿Qué nos dice la atomicidad sobre una molécula?

A. El número total de átomos en la molécula
B. El número de enlaces que puede formar un átomo
C. La carga de la molécula
D. La masa de la molécula

2. ¿Cuál es la atomicidad del agua, H_2O?

A. 1
B. 2
C. 3
D. 4

3. Según la historia, ¿cuál es la valencia común del oxígeno?

A. 1
B. 2
C. 3
D. 4

4. ¿Cuál es la atomicidad del fósforo, P_4?

A. 2
B. 3
C. 4
D. 8

5. ¿Qué afirmación explica correctamente la diferencia entre atomicidad y valencia?

A. La atomicidad cuenta átomos en una molécula, mientras que la valencia describe la capacidad de combinación de un átomo
B. La atomicidad describe la capacidad de combinación, mientras que la valencia cuenta átomos en una molécula
C. La atomicidad y la valencia siempre tienen el mismo valor
D. La atomicidad y la valencia ambas describen la masa de los átomos

Clave de respuestas

1. A — El número total de átomos en la molécula

La atomicidad es el número total de átomos presentes en una molécula.

2. C — 3

El agua (H_2O) tiene 2 átomos de hidrógeno y 1 átomo de oxígeno, así que su atomicidad es 3.

3. B — 2

La valencia común del oxígeno es 2: su capacidad de combinación.

4. C — 4

El fósforo (P_4) tiene 4 átomos en una molécula, así que su atomicidad es 4.

5. A — La atomicidad cuenta átomos en una molécula, mientras que la valencia describe la capacidad de combinación de un átomo

La atomicidad cuenta los átomos en una molécula; la valencia describe la capacidad de combinación de un átomo.