Science Fables

Los pequeños bloques de construcción

Cuestionario

Este cuestionario revisa lo que aprendiste sobre los átomos, las moléculas y los compuestos: los diminutos bloques de construcción de todo lo que nos rodea.

1. ¿Qué es un átomo?

A. Dos o más elementos mezclados
B. La unidad más pequeña de un elemento que conserva sus propiedades
C. Una sustancia hecha de moléculas diferentes
D. Dos o más átomos unidos entre sí

2. ¿Cuál de los siguientes es un elemento?

A. Agua (H_2O)
B. Dióxido de carbono (CO_2)
C. Oro (Au)
D. Sal (NaCl)

3. ¿Qué es una molécula?

A. Dos o más átomos unidos químicamente
B. Una sustancia hecha solo de elementos diferentes
C. Un solo átomo
D. Dos sustancias mezcladas físicamente

4. ¿Cuál de los siguientes es una molécula pero NO un compuesto?

A. Agua (H_2O)
B. Dióxido de carbono (CO_2)
C. Sal (NaCl)
D. Gas oxígeno (O_2)

5. ¿Por qué el agua (H_2O) es a la vez una molécula y un compuesto?

A. Contiene solo átomos de oxígeno
B. Contiene átomos de hidrógeno y oxígeno unidos químicamente
C. Contiene un solo átomo
D. Es una mezcla de hidrógeno y oxígeno

Clave de respuestas

1. B — La unidad más pequeña de un elemento que conserva sus propiedades

Un átomo es la unidad más pequeña de un elemento que conserva sus propiedades.

2. C — Oro (Au)

El oro (Au) es un elemento. El agua, el dióxido de carbono y la sal son compuestos.

3. A — Dos o más átomos unidos químicamente

Una molécula son dos o más átomos unidos químicamente.

4. D — Gas oxígeno (O_2)

El gas oxígeno (O_2) es una molécula hecha del mismo elemento, por eso no es un compuesto.

5. B — Contiene átomos de hidrógeno y oxígeno unidos químicamente

El agua es a la vez una molécula y un compuesto porque contiene átomos de hidrógeno y oxígeno unidos químicamente.