

TEST BLOQUE 10 – TEMA 1.Materia y Energía

1. ¿Dónde se encuentran los electrones en un átomo?

- A) En el núcleo
- B) En los protones
- C) En la corteza
- D) En los neutrones

2. ¿Qué partículas forman el núcleo del átomo?

- A) Electrones y protones
- B) Protones y neutrones
- C) Neutrones y electrones
- D) Solo protones

3. El número atómico (Z) corresponde a...

- A) El número de electrones
- B) La suma de protones y neutrones
- C) El número de protones
- D) El número de neutrones

4. El número másico (A) es...

- A) La suma de protones y neutrones
- B) El número de protones
- C) El número de electrones
- D) La diferencia entre protones y electrones

5. Una molécula formada por átomos iguales se denomina...

- A) Compuesto
- B) Biomaterial
- C) Sustancia simple
- D) Mezcla

6. En un enlace iónico ocurre que...

- A) Los átomos comparten electrones
- B) Un átomo pierde electrones y otro los gana
- C) Los átomos no intercambian electrones
- D) Los átomos se repelen

7. ¿Qué indica la fórmula química de una molécula?

- A) Su estado físico
- B) El tipo y número de átomos que la forman
- C) Su color y tamaño
- D) Su número atómico

8. ¿Cómo se nombra un compuesto binario según el documento?

- A) Se empieza por la izquierda y sin prefijos
- B) Se nombra primero el elemento metálico
- C) Se empieza por la derecha y se usan prefijos (di, tri...)
- D) Se nombra siempre primero el oxígeno

9. ¿Qué caracteriza a los biomateriales como el titanio o el óxido de zirconio?

- A) Son inflamables
- B) Son inertes
- C) Son radiactivos
- D) Son muy reactivos

10. ¿Qué permite la nanotecnología según el texto?

- A) Crear átomos nuevos
- B) Modificar moléculas y átomos
- C) Eliminar materiales contaminantes
- D) Aumentar el número atómico