



**Examen de Tercero de
Secundaria**

**QUÍMICA - PRIMER
TRIMESTRE**



1. Opción Múltiple: ¿Qué implica la ley de conservación de la masa de Lavoisier? a) La masa total en un sistema cerrado siempre aumenta. b) La masa total en un sistema cerrado siempre disminuye. c) La masa total en un sistema cerrado siempre permanece constante. d) La masa total en un sistema cerrado puede variar.

2. Verdadero o Falso: El modelo atómico de Bohr propone que los electrones se mueven en órbitas alrededor del núcleo.

3. Completar Oraciones: Los electrones de _____ son los que participan en los enlaces químicos.

4. Emparejamiento: Empareja las propiedades (a, b, c) con sus respectivas definiciones (X, Y, Z) a) Extensivas b) Intensivas c) Cualitativas

X) Propiedades que no dependen de la cantidad de material. Y) Propiedades que sí dependen de la cantidad de material. Z) Propiedades que describen características pero no pueden ser medidas.

5. Opción Múltiple: ¿Cuál de los siguientes es un método para separar mezclas basándose en las propiedades físicas de sus componentes? a) Combustión b) Fermentación c) Filtración d) Oxidación

6. Verdadero o Falso: Las propiedades físicas de los metales, como la maleabilidad y la conductividad eléctrica, no tienen relevancia en aplicaciones tecnológicas.

7. Completar Oraciones: La _____ es una tabla que organiza y muestra regularidades entre los elementos químicos.

8. Emparejamiento: Empareja los tipos de enlaces (a, b) con sus descripciones correctas (X, Y) a) Covalente b) Iónico

X) Enlace formado por la transferencia de electrones de un átomo a otro.

Y) Enlace formado por el compartimiento de electrones entre átomos.

9. Opción Múltiple: ¿Cuál de las siguientes es una estrategia para reducir el impacto ambiental de los metales? a) Reutilizar los metales b) Aumentar la producción de metales c) Quemar los metales d) Enterrar los metales

10. Verdadero o Falso: Los átomos de los diferentes elementos se caracterizan por el número de neutrones que los forman.

11. Completar Oraciones: La _____ es una medida de la cantidad de un soluto en una solución, que puede expresarse en unidades de porcentaje (%) o en partes por millón (ppm).

12. Emparejamiento: Empareja los términos (a, b, c) con su definición correcta (X, Y, Z) a) Elemento b) Compuesto c) Mezcla

X) Sustancia formada por la combinación de dos o más elementos en una proporción fija. Y) Sustancia pura que no se puede descomponer en otras sustancias mediante métodos químicos normales. Z) Material formado por dos o más tipos de sustancias químicas, su composición puede variar.

13. Opción Múltiple: ¿Qué propiedad de los metales permite que sean moldeados en láminas delgadas sin romperse? a) Viscosidad b) Ductilidad c) Maleabilidad d) Conductividad

14. Verdadero o Falso: Los compuestos y los elementos se pueden representar utilizando la simbología química.

15. Completar Oraciones: Las propiedades _____ son aquellas que no cambian con la cantidad de material y las propiedades _____ cambian con la cantidad de material.

16. Emparejamiento: Empareja el nombre del científico (a, b) con su contribución a la química (X, Y) a) Cannizzaro b) Mendeleiev

X) Distinguió entre masa molecular y masa atómica. Y) Organizó los elementos en una tabla periódica basándose en su masa atómica.

17. Opción Múltiple: Los _____ son los componentes del modelo atómico de Bohr. a) Protones, neutrones y electrones b) Protones y neutrones solamente c) Neutrones y electrones solamente d) Protones y electrones solamente

18. Verdadero o Falso: La densidad y la solubilidad son ejemplos de propiedades extensivas de los materiales.

19. Completar Oraciones: La _____ de un material es una propiedad intensiva que describe cuán resistente es el material al flujo.

20. Emparejamiento: Empareja las frases (a, b, c) con su significado (X, Y, Z) a) Rechazar los metales b) Reducir los metales c) Reciclar los metales

X) Proceso de transformar los materiales usados en nuevos productos para evitar el desuso de materiales potencialmente útiles. Y) Tomar la

decisión de no usar productos metálicos cuando no son necesarios. Z)
Minimizar la cantidad de productos metálicos que se utilizan.

21. Opción Múltiple: ¿Qué elemento tiene 1 solo protón en su núcleo?

a) Hidrógeno b) Oxígeno c) Helio d) Neón

22. Verdadero o Falso: En una mezcla heterogénea, los componentes se pueden ver y separar fácilmente.

23. Completar Oraciones: El término _____ se refiere a la capacidad de un metal de ser estirado en un hilo.

24. Emparejamiento: Empareja los tipos de mezclas (a, b) con su descripción (X, Y) a) Homogénea b) Heterogénea

X) Es un tipo de mezcla en la que los componentes están uniformemente distribuidos. Y) Es un tipo de mezcla en la que los componentes no están uniformemente distribuidos.

25. Opción Múltiple: ¿Cómo se llaman las partículas cargadas negativamente en un átomo? a) Neutrones b) Protones c) Electrones d) Núcleos

26. Verdadero o Falso: El agua destilada es un ejemplo de una mezcla homogénea.

27. Completar Oraciones: El _____ es un tipo de enlace químico que implica la transferencia de electrones.

28. Emparejamiento: Empareja los tipos de enlaces químicos (a, b) con su descripción (X, Y) a) Enlace covalente b) Enlace iónico

X) Este tipo de enlace ocurre cuando dos átomos comparten electrones.

Y) Este tipo de enlace ocurre cuando un átomo transfiere uno o más electrones a otro átomo.

29. Opción Múltiple: ¿Cuál de las siguientes es una propiedad intensiva de los materiales? a) Masa b) Volumen c) Densidad d) Longitud

30. Verdadero o Falso: El número de protones en el núcleo de un átomo determina el número atómico del elemento.

Este examen fue hecho por expertos en la materia del equipo de miexamende.com.

Este examen fue realizado por expertos en la materia del equipo de miexamende.com.