



**Examen de Tercero de
Secundaria**

**QUÍMICA - SEGUNDO
TRIMESTRE**



1. Verdadero o Falso: La efervescencia, el cambio de color y la emisión de luz son ejemplos de manifestaciones de cambios químicos sencillos.

2. Opción Múltiple: ¿Cómo se llama la ley que establece que la masa no se crea ni se destruye durante una reacción química, sólo se transforma? a) Ley de Dalton b) Ley de Boyle c) Ley de Conservación de la Masa d) Ley de Charles

3. Completar Oraciones: En una reacción química, si se _____ energía en forma de calor, la reacción se llama exotérmica, y si se _____ energía en forma de calor, se llama endotérmica.

4. Emparejamiento: Empareja los científicos (a, b) con sus contribuciones a la química (X, Y) a) Lewis b) Pauling

X) Propuso que en el enlace químico, los átomos adquieren una estructura estable. Y) Propuso la tabla de electronegatividad.

5. Opción Múltiple: ¿Qué unidad se utiliza para medir la cantidad de energía en los alimentos? a) Calorías b) Joules c) Kilogramos d) Litros

6. Verdadero o Falso: La cantidad de energía que una persona requiere varía según factores personales como sexo, actividad física y edad.

7. Completar Oraciones: La formación de compuestos en una reacción química sencilla se puede representar mediante la _____ de Lewis.

8. Emparejamiento: Empareja los conceptos (a, b) con su definición (X, Y) a) Escala astronómica b) Escala microscópica

X) Esta escala se utiliza para medir objetos muy pequeños, como los átomos. Y) Esta escala se utiliza para medir grandes distancias, como las que existen entre los planetas.

9. Opción Múltiple: ¿Cuál de las siguientes es la unidad de medida que se utiliza para determinar la cantidad de sustancia? a) Litro b) Kilogramo c) Mol d) Metro

10. Verdadero o Falso: Los ácidos y las bases son sustancias que pueden encontrarse en los materiales de uso cotidiano.

11. Completar Oraciones: Según el modelo de Arrhenius, los _____ producen iones H^+ en solución, mientras que las _____ producen iones OH^- .

12. Emparejamiento: Empareja los términos (a, b) con su descripción (X, Y) a) Ácidos b) Bases

X) Son sustancias que tienen un sabor amargo y pueden neutralizar los ácidos. Y) Son sustancias que tienen un sabor agrio y pueden neutralizar las bases.

13. Opción Múltiple: El consumo frecuente de alimentos ácidos puede provocar: a) Deficiencia de vitamina C b) Enfermedades del corazón c) Problemas digestivos d) Deshidratación

14. Verdadero o Falso: El agua simple potable ayuda a neutralizar la acidez estomacal.

15. Completar Oraciones: El proceso de transformar una sustancia en otra durante una reacción química se llama _____.

16. Emparejamiento: Empareja los términos (a, b) con su descripción (X, Y) a) Reactivos b) Productos

X) Son las sustancias que se forman durante una reacción química. Y) Son las sustancias que reaccionan en una reacción química.

17. Opción Múltiple: ¿Cuál de las siguientes es una manifestación de un cambio químico? a) El derretimiento de un hielo b) El desgaste de una roca c) La efervescencia de una bebida carbonatada d) La formación de un arco iris

18. Verdadero o Falso: Una ecuación química es una representación de un cambio químico.

19. Completar Oraciones: En una ecuación química, los _____ se encuentran en el lado izquierdo de la ecuación, y los _____ se encuentran en el lado derecho.

20. Emparejamiento: Empareja los tipos de reacción química (a, b) con su descripción (X, Y) a) Reacción exotérmica b) Reacción endotérmica

X) En esta reacción se absorbe energía en forma de calor. Y) En esta reacción se desprende energía en forma de calor.

21. Opción Múltiple: El trabajo de Lewis se basó en la idea de que los átomos en un enlace químico: a) Pierden electrones b) Adquieren una estructura estable c) Ganan protones d) Son destructibles

22. Verdadero o Falso: Pauling contribuyó a la química mediante la propuesta de la tabla de electronegatividad.

23. Completar Oraciones: El mol es una unidad de medida utilizada en química para medir la _____ de una sustancia.

24. Emparejamiento: Empareja los términos (a, b) con su descripción (X, Y) a) Escala astronómica b) Escala microscópica

X) Se utiliza para observar y medir objetos a nivel atómico y molecular. Y) Se utiliza para medir objetos y distancias a nivel del universo.

25. Opción Múltiple: En el modelo de Arrhenius, las bases se caracterizan por producir: a) Iones OH^- b) Iones H^+ c) Neutrones d) Protones

26. Verdadero o Falso: La acidez de algunos alimentos puede neutralizarse mediante la ingesta de sustancias básicas.

27. Completar Oraciones: Los _____ se encuentran en alimentos como los cítricos y los tomates, mientras que las _____ se encuentran en alimentos como las espinacas y el bicarbonato de sodio.

28. Emparejamiento: Empareja las palabras (a, b) con su definición (X, Y) a) Ácido b) Base

X) Es una sustancia que tiene un sabor amargo y puede neutralizar la acidez. Y) Es una sustancia que tiene un sabor agrio y puede provocar acidez.

29. Opción Múltiple: ¿Cuál de las siguientes opciones es una forma de energía que puede liberarse durante una reacción química? a) Luz b) Sonido c) Electricidad d) Gravedad

30. Verdadero o Falso: La energía que una persona necesita depende de factores como su actividad física, edad y metabolismo.

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.