



Esc. Secundaria Técnica #31  
“DR. MATEO A. SÁENZ TREVIÑO”  
CICLO ESCOLAR 2025-2026

<b>Campo:</b> Saberes y Pensamiento Científico	<b>Materia:</b> Ciencias – Química	<b>Grupo:</b>	<b>Actividad Cerrando Brechas 2nd Trimestre</b>
<b>Nombre del alumno:</b>			<b>Fecha:</b>

**I. Selecciona la respuesta correcta**

- Partícula subatómica con carga positiva:
  - Electrón
  - Neutrón
  - Protón
  - Ion
- Científico que propuso el modelo planetario del átomo:
  - John Dalton
  - Ernest Rutherford
  - Niels Bohr
  - Dmitri Mendeleev
- Los electrones de la última capa se llaman:
  - Electrones internos
  - Electrones de valencia
  - Electrones neutros
  - Electrones centrales
- En la tabla periódica las filas horizontales se llaman:
  - Familias
  - Periodos
  - Series
  - Columnas
- Los elementos del grupo IA se conocen como:
  - Halógenos
  - Metales alcalinos
  - Gases nobles
  - Metaloides
- Tipo de enlace donde se comparten electrones:
  - Iónico
  - Covalente
  - Metálico
  - Nuclear
- El número de protones en un átomo determina el:
  - Periodo
  - Número atómico
  - Número de neutrones
  - Número de masa
- Elemento que pertenece al grupo de los gases nobles:
  - Sodio
  - Cloro
  - Neón
  - Magnesio
- Sustancia formada por dos o más elementos unidos químicamente:
  - Mezcla
  - Compuesto
  - Elemento
  - Solución
- Los elementos con propiedades intermedias entre metales y no metales se llaman:
  - Halógenos

- B) Metaloides
- C) Alcalinos
- D) Lantánidos

## II. Completa la información (11–17)

11. El átomo está formado por tres partículas principales: \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_.
12. La parte central del átomo donde se encuentran protones y neutrones se llama: \_\_\_\_\_.
13. El número de niveles de energía de un átomo está indicado por el: \_\_\_\_\_ de la tabla periódica.
14. Los electrones que participan en los enlaces químicos se llaman: \_\_\_\_\_.
15. La tabla periódica fue organizada por el científico: Dmitri Mendeleev.
16. Los elementos que tienden a perder electrones generalmente son: \_\_\_\_\_.
17. Una mezcla en la que no se distinguen sus componentes se llama: \_\_\_\_\_.

## III. Modelos atómicos de Bohr

Realiza el **modelo atómico de Bohr** y completa la información.

### 18. Litio (Li)

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Dibujo del modelo de Bohr:

(Representa los electrones en sus órbitas)

### 19. Carbono (C)

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**20. Oxígeno (O)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**21. Sodio (Na)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**22. Cloro (Cl)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**23. Neón (Ne)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**24. Magnesio (Mg)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_

**25. Nitrógeno (N)**

Grupo: \_\_\_\_\_

Periodo: \_\_\_\_\_

Número atómico: \_\_\_\_\_

Masa atómica: \_\_\_\_\_

Modelo de Bohr: \_\_\_\_\_