



ÁREA: Ciencias Naturales

ASIGNATURA:

ESTUDIANTE:	FECHA:	CALIFICACIÓN
CURSO: PARALELO: FIP:	DOCENTE: Ing. Haydeé Guayasamín	
Tema:		
Actividad:		

Selección Múltiple. En el casillero celeste de la derecha escriba el literal, en mayúscula de la respuesta correcta.

1. ¿Qué afirmaba principalmente el modelo atómico de Thomson sobre la estructura del átomo?

- A) Que los electrones giran en órbitas circulares definidas alrededor del núcleo
- B) Que casi toda la masa del átomo está concentrada en un núcleo muy pequeño y denso
- C) Que los electrones se comportan como ondas y partículas a la vez
- D) Que el átomo es una esfera positiva con electrones incrustados como "pasas"

2. ¿Qué descubrió el experimento de la lámina de oro de Rutherford sobre la estructura del átomo?

- A) Que los electrones tienen niveles de energía cuantizados
- B) Que el átomo es una esfera maciza, sin espacio vacío
- C) Que toda la carga positiva y casi toda la masa están concentradas en un núcleo pequeño
- D) Que los electrones no existen dentro del átomo

3. Según el modelo de Bohr, ¿por qué los electrones no caen al núcleo a pesar de tener carga opuesta?

- A) Porque los electrones están inmóviles dentro del núcleo
- B) Porque los protones repelen a los electrones y los mantienen alejados
- C) Porque no existe fuerza de atracción entre protones y electrones
- D) Porque los electrones se mueven en órbitas permitidas con energía fija

4. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones describe mejor la estructura básica de un átomo?

- A) Una esfera maciza e indivisible de materia sin partes internas
- B) Solo un conjunto de electrones moviéndose libremente sin núcleo
- C) Una nube de protones distribuidos uniformemente sin electrones
- D) Un núcleo formado por protones y neutrones, rodeado por electrones en la región externa

5. Un átomo tiene número atómico $Z=8$ y número másico $A=16$. ¿Qué información obtenemos de estos números?

- A) Tiene 8 protones y 8 neutrones
- B) Tiene 16 protones y 8 neutrones
- C) Tiene 8 protones y 16 neutrones
- D) Tiene 8 protones y 24 neutrones

DOBLE ALTERNATIVA: En el casillero AMARILLO de la derecha escriba V, si la expresión es verdadera o F si es falsa

6. El modelo de Thomson considera al átomo como una esfera de carga positiva con electrones incrustados en su interior.	
7. El modelo de Rutherford propone que los electrones están fijos en posiciones inmóviles dentro del núcleo atómico.	
8. En el modelo de Bohr, los electrones solo pueden ocupar ciertos niveles de energía específicos alrededor del núcleo.	
9. El número atómico de un elemento es igual a la suma de protones y neutrones del núcleo.	
10. El número másico de un átomo indica la cantidad de nucleones	

JERARQUIZACIÓN:

11. Ordena de más antiguo a más reciente los siguientes modelos atómicos, escribiendo en el paréntesis de la derecha el número correspondiente, siendo 1 el más antiguo y 5 el más reciente

- () Modelo de Rutherford
- () Modelo de Sommerfeld
- () Modelo de Bohr
- () Demócrito
- () Modelo de Thomson.
- () Modelo de Dalton

12. Ordena de menor a mayor la ubicación aproximada desde el centro del átomo, siendo 1 el más cercano al núcleo:

- () Electrones
- () Núcleo
- () Nube electrónica externa.

13. Ordena de menor a mayor según su contribución a la masa total del átomo:

- () Electrones
- () Protones
- () Neutrones.

COMPLETACIÓN: En el casillero verde de la derecha, escribe el literal de la palabra que completa las expresiones

14. La partícula subatómica con carga positiva que se encuentra en el núcleo se llama .

- A) positrón
- B) protón
- C) neutrón
- D electrón

15. Completa con una palabra: La partícula sin carga eléctrica que se encuentra en el núcleo del átomo se llama .

- A) fotón
- B) neutrón
- C) protón
- D) electrón

16. El número que indica la cantidad de protones de un átomo se llama número

- A) Atómico
- B) Másico
- C) Molar
- D) cuántico

17. La suma del número de protones y neutrones de un átomo se llama número

- A) atómico
- B) cuántico
- C) másico
- D) oxidación

18. Las partículas con carga negativa que se encuentran en la región externa del átomo se llaman .

- A) protones
- B) positrones
- C) neutrones
- D) electrones