

TALLER – MODELOS ATÓMICOS

Preguntas de selección múltiple

1. Es una explicación de la estructura de la mínima, y la cantidad de materia en la que se creía que se podía dividir una masa.

- a. Modelo de la materia
- b. Clases de materia
- c. Parte mínima de la materia
- d. Modelo atómico

2. Establecieron que la parte mínima de la materia era el átomo, a través de procesos de reflexión y análisis:

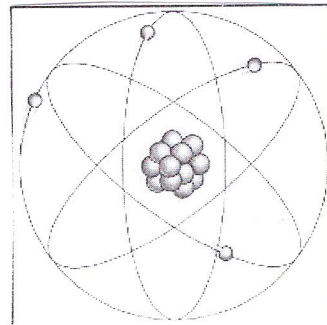
- a. Dalton
- b. Rutherford
- c. Demócrito y Leucipo
- d. Bohr

3. Fue el primer modelo atómico formulado con bases científicas (John Dalton), estableció que:

- a. El átomo era como diminuta esfera
- b. El átomo era como círculo
- c. El átomo estaba formado por isótopos
- d. El átomo estaba formado por protones, neutrones y electrones

4. el esquema hace referencia al modelo atómico:

- a. De Rutherford
- b. Dalton
- c. Bohr
- d. Perkins

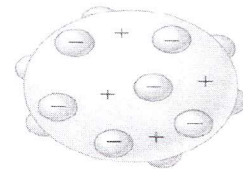


5. En el esquema anterior se evidencia la presencia de los electrones, protones y neutrones, por lo tanto es imposible que lo haya planteado:

- a. Demócrito
- b. Rutherford
- c. Schrödinger
- d. Bohr

6. Este nuevo esquema hace referencia al modelo atómico de:

- a. Rutherford
- b. Demócrito y Leucipo
- c. Bohr
- d. Thomson



7. El científico que propuso que los electrones se ubican en orbitales de energía o niveles de Energía fue.

- a. Modelo atómico de Thomson
- b. Modelo atómico de Rutherford
- c. Modelo atómico de Bohr
- d. Modelo atómico de Demócrito y Leucipo

8. El modelo atómico de Bohr explicaba los espectros:

- a. Emisión y absorción de energía b. Las partículas atómicas
c. Las ondas lumínicas d. De las masas atómicas
9. Arnold Sommerfeld mejora el modelo atómico da Bohr, porque le incluyéndole,

EXCEPTO:

- a. Los electrones se mueven en orbitas circulares o elípticas
b. El número Azimutal
c. El electrón una corriente
d. Adsorción y emisión de energía
10. No es un postulado del modelo atómico actual:
- a. Modelo atómico actual llamado ecuación de onda
b. La dualidad de la materia (onda – partícula)
c. Los átomos presentan electrones, protones, neutrones, iones
d. El núcleo atómico

2. Complete el siguiente cuadro:

Átomo	Z	A	Nº protones	Nº neutrones	Nº electrones	Configuración electrónica
Na			11	12		
Si		28		14		
Ca	20			20		
O		16				
S	16	32				
K			19	21		
S ²⁻	16	32				

3. El átomo de oxígeno tiene 8 protones y 9 neutrones.
- a) ¿Cuántas partículas tiene en el núcleo?
b) ¿Cuántos electrones tiene en la corteza?
c) Dibuja este átomo según el modelo de Rutherford, por favor utilice colores para cada partícula.