

Ticket de salida N°27

Curso: 8º

Nombre estudiante:

Objetivo:

OA 12 Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de: La teoría atómica de Dalton. Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros.

Indicador de evaluación:

1. Describen la teoría de Dalton mediante sus postulados y evidencia previa sobre la materia.
2. Identifican el modelo de Thomson como producto de la evolución del concepto átomo con su hipótesis, experimentos y postulados.
3. Relacionan las debilidades del modelo de Thomson con el surgimiento del modelo de Rutherford y sus implicancias.
4. Determinan aportes de científicos en la elaboración de los modelos de Rutherford y Bohr.

Preguntas de selección múltiple

Responde las siguientes preguntas según lo leído:

1. ¿Qué inconvenientes presentaba el modelo atómico propuesto por John Dalton?

- a) Rechazaba la idea de que dos átomos del mismo tipo se unieran.
- b) Planteaba que en una reacción química no existe pérdida de masa.
- c) Postulaba que los átomos se combinan en una relación de números enteros y sencillos.
- d) Indicaba que un compuesto posee los mismos elementos en igual proporción de masas.

2. El modelo atómico propuesto por Joseph John Thomson es considerado el primer modelo atómico que describe la constitución del átomo. Con respecto a sus planteamientos, ¿qué afirmación es incorrecta?

- a) Que el átomo es eléctricamente negativo.
- b) Que el átomo es divisible porque posee partículas en su interior.
- c) Que el átomo posee una región con carga eléctrica positiva, en la que se encuentran inmersos los electrones.
- d) Que el átomo está formado por electrones que poseen carga eléctrica negativa y que se distribuyen de manera uniforme.

3. Explica con tus palabras los principales aportes realizados por Dalton, Thomson y Rutherford en relación al modelo atómico.
