

Nombre:

Curso:

Fecha:

I. Identifica el modelo atómico según la descripción:

- 1) Su modelo atómico está formado por dos partes: El Núcleo y la Corteza:
- 2) En el modelo de Rutherford, ¿cuál es la parte del átomo en la cual se encuentran los electrones?
- 3) Mediante el bombardeo de una lámina de oro con partículas alpha, descubrió la existencia del Núcleo Atómico
- 4) Dedujo que el átomo debía de ser una esfera de materia cargada positivamente, en cuyo interior estaban incrustados los electrones.
- 5) Demostró que dentro de los átomos hay unas partículas diminutas, con carga eléctrica negativa, a las que se llamó electrones.
- 6) Autor que atribuyó a los átomos las cualidades de ser eternos, inmutables e indivisibles.

II. Identifica las partes del átomo:

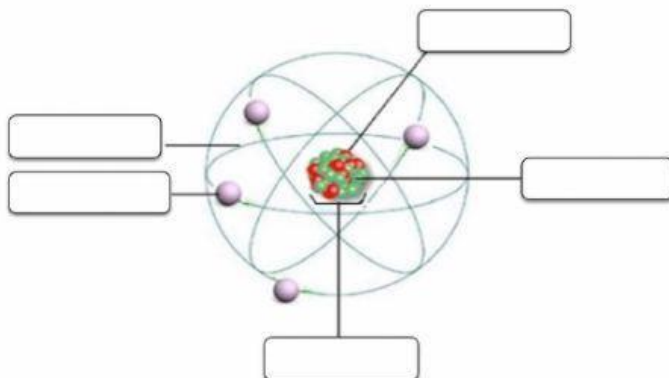
Orbitales

Electrón

Núcleo

Protón

Neutrón



III. Identifica los siguientes conceptos:

- 1) Región del espacio donde hay probabilidad de encontrar un electrón.
- 2) Partícula con carga negativa.
- 3) Partícula sin carga.
- 4) Región donde se encuentran los protones y neutrones del átomo.
- 5) Partícula con carga positiva.
- 6) Región donde se encuentran los electrones girando en orbitas.