QUÍMICA

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:

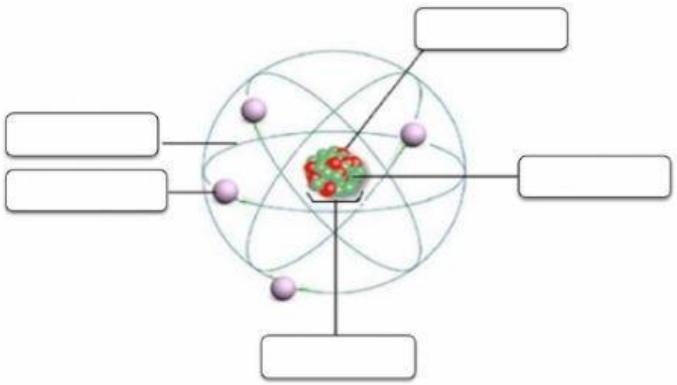
Orbitales

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.

LIVEWORKSHEETS