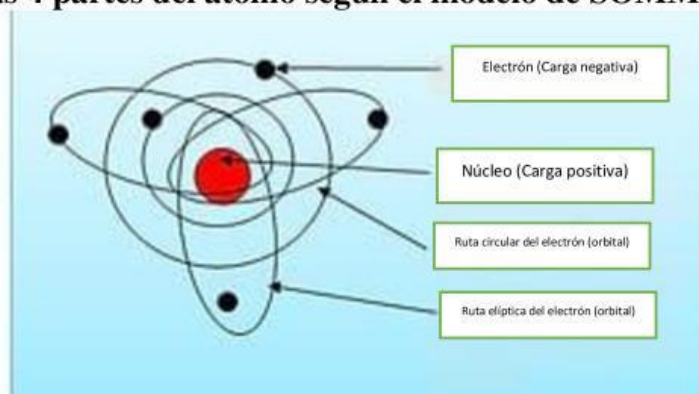


1. Colocar las 4 partes del átomo según el modelo de SOMMERFELD.



2. ¿Cuál de los siguientes postulados es una característica exclusiva de la teoría de Sommerfeld?

- a) Los electrones giran en órbitas circulares.
- b) Se explican los subniveles de energía.
- c) El átomo tiene un núcleo central.

3. Escriba V/F según corresponda.

El modelo de Sommerfeld solo considera órbitas circulares. ____FALSO____

El número cuántico 'l' puede ser mayor que 'n'. ____FALSO____

4. Empareja el concepto de la columna A con la descripción correcta en la columna B. Ubica las letras donde corresponda.

Columna A	Columna B
A. Número Cuántico Principal (n)	Se obtiene cuando $l = n-1$, todos los radios son iguales. ____
B. Número Cuántico Azimutal (l)	Corresponde a $l = 0$, forma esférica. ____
C. Órbita Circular	Explicó el desdoblamiento de líneas espectrales usando órbitas elípticas y relatividad. ____
D. Órbita Elíptica	Define el nivel de energía

	principal y el tamaño de la órbita. _____
E. Subnivel "s"	Se caracteriza por tener diferentes longitudes en sus ejes (a y b). _____
F. Subnivel "p"	Desdoblamiento de líneas espectrales visibles con alta resolución. _____
G. Estructura Fina del Espectro	Define la forma de la órbita y puede tener valores de 0 a n-1. _____
H. Modelo de Sommerfeld	Corresponde a $l = 1$, forma angular. _____