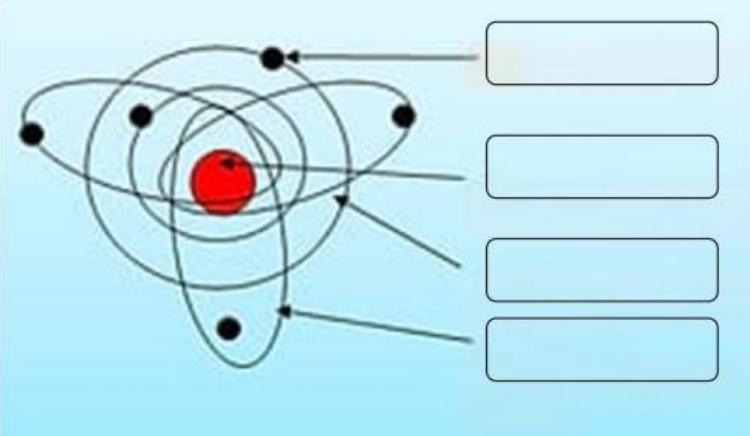




MODELO ATÒMICO DE SOMMERFELD

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

A	Número Cuántico Principal (n)	B	Se obtiene cuando $l = n - 1$, todos los radios son iguales.
	Número Cuántico Azimutal (l)		Corresponde a $l = 0$, forma esférica.
	Órbita Circular		Explicó el desdoblamiento de líneas espectrales usando órbitas elípticas y relatividad.
	Órbita Elíptica		Define el nivel de energía principal y el tamaño de la órbita.
	Subnivel "s"		Se caracteriza por tener diferentes longitudes en sus ejes (a y b).
	Subnivel "p"		Define la forma de la órbita y puede tener valores de 0 a $n - 1$.
	Modelo de Sommerfeld		Corresponde a $l = 1$, forma angular