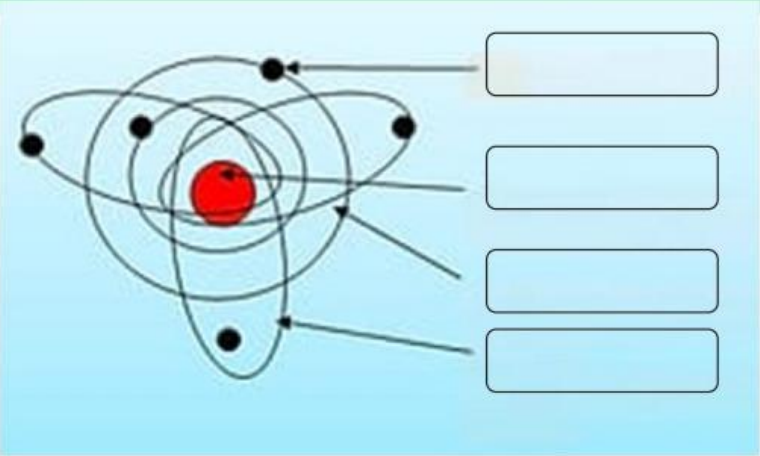
MODELO ATÒMICO DE SOMMERFELD

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	B
Número Cuántico Principal (n)	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

Elaborado por : Sofia Rogel

LIVEWORKSHEETS