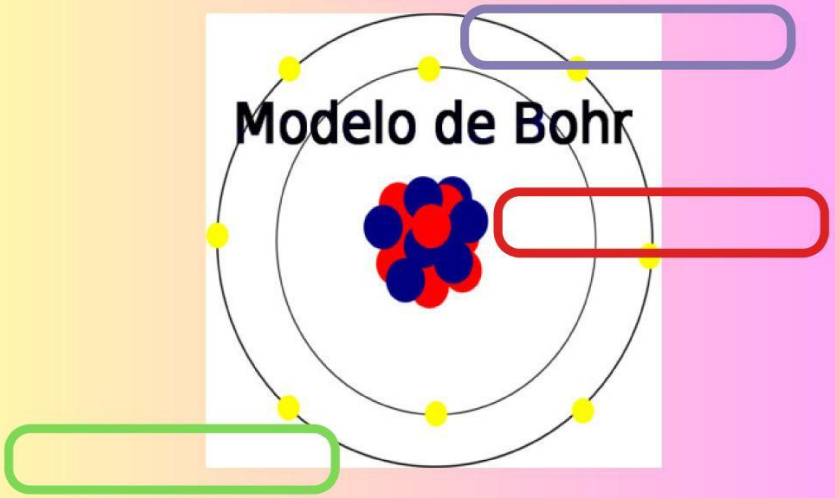
MODELO ATÓMICO DE BOHR

Neils Bohr – 1913

1. De las siguientes opciones, elija el literal correcto sobre el modelo atómico de Bohr.

a) Que los electrones pueden girar en cualquier órbita alrededor del núcleo.
b) Que los electrones se mueven solo en órbitas específicas con niveles de energía definidos.
c) Que los electrones no se mueven, sino que están fijos en el núcleo.

2. En la siguiente imagen escriba el nombre de cada parte del átomo, según el modelo atómico de Neils Bohr.



3. Ubica la opción correcta frente a cada postulado de Bohr.

a). PRIMER POSTULADO
b) SEGUNDO POSTULADO

El electrón no irradia energía mientras permanece en un orbital, y la emite cuando pasa de un estado más elevado de energía a otro más bajo; esta variación de energía es igual a la cantidad de radiación emitida hf._____

Los electrones del átomo sólo pueden encontrarse en determinados orbitales para los que el momento angular es un múltiplo entero de h/2ð, siendo h la constante de Plank _____

Elaborado por Ar[illegible]

LIVEWORKSHEETS