

MODELO ATÓMICO DE BOHR

GENERALIDADES:

El concepto de átomo en este modelo se desarrolla ampliamente considerando sus fundamentos filosóficos, científicos y sus implicaciones dentro del desarrollo histórico de la química.

El autor sostiene que el átomo es una entidad fundamental cuya naturaleza determina las propiedades de



1. Bohr propuso niveles de _____ definidos.
2. Los electrones giran en _____.

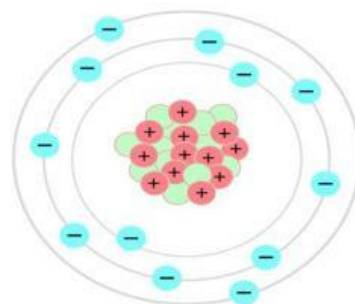
1 ACTIVIDAD 1: COMPLETE (2 ítems)

Escribe en cada espacio en blanco la palabra correcta que completa la oración.

1 ACTIVIDAD 2: SELECCIÓN MÚLTIPLE (2 ítems)

Leer y analizar la pregunta para poder elegir la opción correcta.

1. El modelo explica el espectro del:
a) Helio
b) Hidrógeno
c) Oxígeno
d) Carbono
2. La energía es:
a) Continua
b) Variable
c) Cuantizada
d) Infinita



Realizado por Jordy Contreras



1 ACTIVIDAD 3: Unir con línea lo correcto 4 ítems

Relacionar la columna izquierda con el derecho de acuerdo la respuesta correcta.

Bohr

Definidas

Órbitas

1913

Energía

Cuantizada

Modelo

Planetario

1913

Hidrogeno

Orbita

Salto

Energetico

Trayectoria

Espectro

Emisión

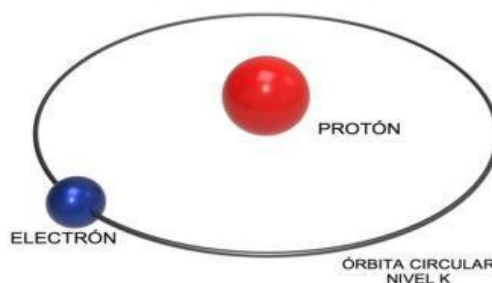
Bohr

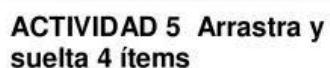


1 ACTIVIDAD 4 Arrastra y suelta 4 ítems

Organiza los términos ubicándolos en el lugar correspondiente. Cada palabra debe ser ubicada de manera lógica según el significado o relación con el modelo atómico de Bohr

ÁTOMO DE HIDRÓGENO





Realizar el crucigrama completando con cada una de la respuesta de cada ítem llenando de manera horizontal o vertical

[illegible]

Horizontales

1. Trayectoria definida del electrón alrededor del núcleo.
2. Magnitud que se encuentra cuantizada en este modelo.

Verticales

3. Cambio que realiza el electrón entre niveles energéticos.
4. Conjunto de líneas luminosas explicadas por Bohr.
5. Forma en que se presenta la energía según este modelo

Realizado por Jordy Contreras

