
	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: Planes de mejoramiento – Ciencias Biológicas 7°		Versión 01	Página 1 de 1

ASIGNATURA /AREA/ NÚCLEO	Ciencias Naturales y Educ. Ambiental:	GRADO:	7°
PERÍODO	2°	AÑO:	2023
NOMBRE DEL ESTUDIANTE			

DESEMPEÑOS /COMPETENCIAS:

ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA ENCONTRAR INFORMACIÓN:

El modelo atómico de Bohr es una teoría propuesta por el físico danés Niels Bohr en 1913 para explicar la estructura de los átomos. Antes del modelo de Bohr, se creía que los electrones en un átomo podían estar en cualquier órbita alrededor del núcleo, lo cual no era consistente con las observaciones experimentales. Bohr postuló que los electrones solo podían ocupar ciertas órbitas específicas y estables.

Según el modelo de Bohr, los electrones giran alrededor del núcleo en órbitas circulares y cuantizadas. Cada órbita tiene una energía específica y los electrones pueden saltar de una órbita a otra absorbiendo o emitiendo energía en forma de cuantos de luz llamados fotones. Cuando un electrón salta a una órbita de mayor energía, absorbe energía, y cuando salta a una órbita de menor energía, emite energía.

El modelo de Bohr fue importante porque explicaba las líneas espectrales observadas en los espectros de emisión de los átomos. Además, sentó las bases para el desarrollo posterior de la mecánica cuántica, que es una teoría más completa y precisa para describir el comportamiento de los átomos.

1. Con base en el texto anterior conteste estas dos preguntas
 - a. ¿Cuál fue el principal aporte del modelo atómico de Böhr?
 - b. ¿Qué ocurre cuando un electrón salta a una órbita de menor energía en el modelo de Böhr?
2. Escriba el Diagrama de Moeller y con base en el haga la distribución electrónica de los siguientes números atómicos:
 - a. $Z = 13$
 - b. $Z = 25$

- c. $Z = 29$
- d. $Z = 32$

3. Explique los diferentes tipos de enlaces que se forman entre los átomos para formar compuestos.
4. Con un ejemplo nombre las diferentes Funciones Químicas Inorgánicas que se pueden dar entre los diferentes elementos de la Tabla Periódica.
5. Diferencie entre Corriente Eléctrica y Voltaje
6. ¿Qué es la Potencia en electricidad?
7. Haga un breve resumen sobre la utilidad de los rayos X en la Medicina.
8. Explique como es el consumo de Energía Eléctrica en su casa y que diferencia presenta con el consumo de agua y de gas.

LA SUSTENTACIÓN ES IMPORTANTE, PREPARATE PARA REALIZARLA.

BIBLIOGRAFIA:

Ciencias Naturales editorial Santillana 7°

Páginas web que tratan sobre los diferentes temas expuestos aquí.

METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN

Aprendizaje autónomo y acompañado por el docente.

Orientación en la búsqueda de información en Internet.

Explicación y socialización a nivel individual y grupal.

RECURSOS:

Computadores

Cuaderno de clases

Libros de Ciencias Naturales de diferentes editoriales.

OBSERVACIONES:

FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO

28 de abril 2023

FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN

NOMBRE DEL EDUCADOR(A) Luis Hernán Narváez R	FIRMA DEL EDUCADOR(A)
FIRMA DEL ESTUDIANTE	FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA