

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASA		Versión 01	Página 1 de 3

INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
DOCENTES: Katherine Moreno Moreno		NÚCLEO DE FORMACIÓN: Técnico científico	
CLEI: 5	GRUPOS: 503,504, 505, 506,507,508	PERIODO: 1	SEMANA: 5
NÚMERO DE SESIONES: 1	FECHA DE INICIO: Agosto 6	FECHA DE FINALIZACIÓN: Agosto 6	
TEMA: Modelos atómicos			

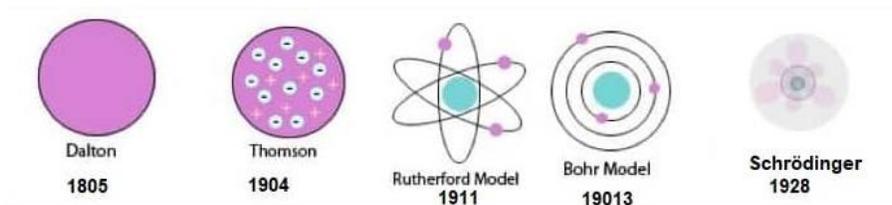
PROPÓSITO

Diferenciar los diferentes postulados históricos que han surgido con relación al tema del átomo.

JORNADA	DOCENTE	CORREO	WHATSAPP
SABATINO 510, 511	KATHERINE MORENO	adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co	3108380528

ACTIVIDAD 1 (INDAGACIÓN)

La materia está formada por Átomos y que los átomos son la unidad más pequeña de un elemento. Existen también los Modelos Atómicos que son representaciones gráficas de la estructura y funcionamiento de los átomos. Pero, ¿Cuántos y cuáles son los modelos atómicos? En esta guía los conocerás y aprenderás acerca de ellos.



Responde las siguientes preguntas:

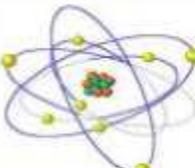
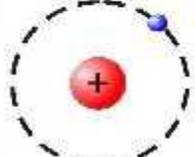
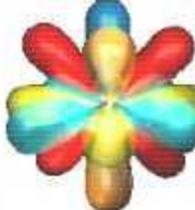
a. ¿Cómo están compuesto los átomos?

b. ¿Qué nombre recibe la parte central del átomo?

ACTIVIDAD 2 (CONCEPTUALIZACIÓN)

¿Qué es un Modelo Atómico?

Un modelo atómico son las distintas representaciones gráficas de la estructura y funcionamiento de los átomos.

NOMBRE DEL AUTOR	AÑO	MODELO PROPUESTO	CARACTERISTICAS
Democrito	460 a.d.e-370 a.d.e		-Los átomos se consideraban eternos e indestructibles. Todo lo que se observaba era resultado del movimiento. De los átomos que difieren de sus formas, dimensiones y posiciones.
John Dalton	1766-1844		-El átomo es una esfera sólida, compacta e indivisible. -Los átomos del mismo elemento tienen igual masa y propiedades.
J.J. Thomson	1897		-Modelo del Budín de pasas: El átomo se considera como una esfera de carga positiva, con los electrones distribuidos en número suficiente para neutralizar la carga positiva.
E. Rutherford	1910		-Los electrones giran alrededor del núcleo como los planetas alrededor del sol (modelo planetario)
Niels Bohr	1913		-El electrón gira alrededor del núcleo en órbitas circulares
Schrodinger	1926		-Establece la presencia de orbitales, que son regiones en el espacio en donde es probable encontrar el electrón. -Aparecen tres parámetros: n, l, m

Existen 8 diferentes modelos atómicos y cada uno lleva el nombre del científico que lo creó:

- Modelo atómico de Demócrito. 450 a. C
- Modelo atómico de Dalton. Entre 1803 y 1807.
- Modelo atómico de Lewis. Entre 1902 y 1919.
- Modelo atómico de Thomson. 1906.
- Modelo atómico de Rutherford. 1911.
- Modelo atómico de Bohr. 1913.
- Modelo atómico de Sommerfeld. 1916
- Modelo atómico de Schrödinger. 1926

ACTIVIDAD 3 (APLICACIÓN Y EVALUACIÓN)

1. Realiza el dibujo de cada uno de los modelos atómicos
2. Consulta:
 - a. El nombre completo de cada uno de los científicos que crearon o idearon los modelos atómicos.
 - b. ¿Cuál es el modelo atómico actual y que afirma?

FUENTES DE CONSULTA:

Concepto.de. (2021). Concepto de modelos atómicos. Recuperado de

<https://concepto.de/modelos-atomicos/#ixzz6mslIYVDU>

Concepto.de. (2021). Concepto de modelos atómicos. Recuperado de:

<https://concepto.de/modelos-atomicos/#ixzz6msd5bjEA>

Misuperclase.com. (2021). Modelos atómicos. Recuperado de

<https://misuperclase.com/modelos-atomicos/>

Wikipedia: (2021). Modelo Atómico. Recuperado de

<https://es.wikipedia.org/wiki/Modelo/>