

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASA		Versión 01	Página 1 de 4

<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>			
<b>DOCENTES:</b> Katherine Moreno		<b>NÚCLEO DE FORMACIÓN:</b> Técnico científico	
<b>CLEI:</b> 5	<b>GRUPOS:</b> 510 y 511	<b>PERIODO:</b> 1	<b>SEMANA:</b> 5
<b>NÚMERO DE SESIONES:</b> 1	<b>FECHA DE INICIO:</b> Agosto 5	<b>FECHA DE FINALIZACIÓN:</b> Agosto 11	
<b>TEMA: Modelos atómicos</b>			

### PROPÓSITO

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

JORNADA	DOCENTE	CORREO	WHATSAPP
SABATINO 510 y 511	KATHERINE MORENO	<a href="mailto:adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co">adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co</a>	3108380528

### ACTIVIDAD 1 (INDAGACIÓN)

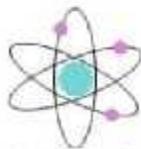
La materia está formada por Átomos y que los átomos son la unidad más pequeña de un elemento. Existen también los Modelos Atómicos que son representaciones gráficas de la estructura y funcionamiento de los átomos. Pero, ¿Cuántos y cuáles son los modelos atómicos? En esta guía los conocerás y aprenderás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



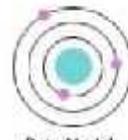
Dalton  
1805



Thomson  
1904



Rutherford Model  
1911



Bohr Model  
1903



Schrödinger  
1928

Responde las siguientes preguntas:

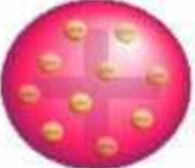
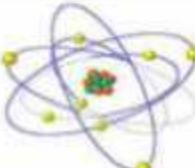
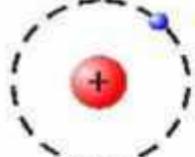
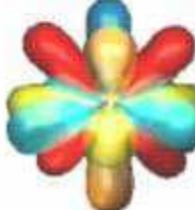
a. ¿Cómo están compuesto los átomos?

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	CARACTERÍSTICAS
Democrito	460 a.d.e-370 a.d.e		-Los átomos se consideraban eternos e indestructibles. Todo lo que se observaba era resultado del mov. De los átomos que difieren de sus formas, dimensiones y posiciones.
Jonh Dalton	1766-1844		-El átomo es una esfera sólida, compacta e indivisible. -Los átomos del mismo elemento tienen igual masa y propiedades.
JJ. 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?
3. Elabora una historieta en la que expliques en qué consiste cada modelo
4. Completa sí o no en el siguiente cuadro según las características de cada modelo

DALTON	THOMPSON	RUTHERFORD	BORD	STRODINGER
NÚCLEO				
PROTÓN				
ELECTRÓN				
NEUTRÓN				
NIVELES DE ENERGÍA				
ORBITAL				

### FUENTES DE CONSULTA:

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

<https://concepto.de/modelos-atomicos/#ixzz6msIIYVDU>

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/>