

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

INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
<b>DOCENTES:</b> Katherine Moreno Moreno Carlos Miguel Monsalve Agudelo		<b>NÚCLEO DE FORMACIÓN:</b> Técnico científico	
<b>CLEI:</b> 5	<b>GRUPOS:</b> 503,504, 505, 506,507,508	<b>PERIODO:</b> 1	<b>SEMANA:</b> 5
<b>NÚMERO DE SESIONES:</b> 1	<b>FECHA DE INICIO:</b> FEBRERO 18	<b>FECHA DE FINALIZACIÓN:</b> FEBRERO 24	
<b>TEMA: Modelos atómicos</b>			

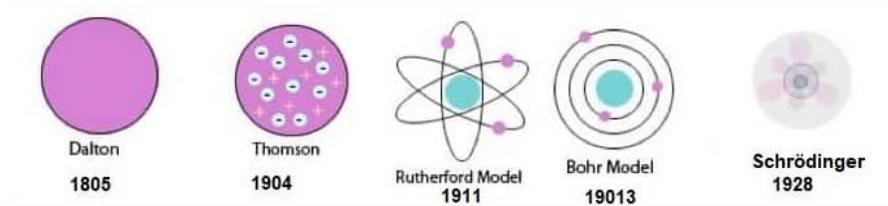
### PROPÓSITO

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

JORNADA	DOCENTE	CORREO	WHATSAPP
SABATINO 506, 507, 508	KATHERINE MORENO	<a href="mailto:adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co">adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co</a>	3108380528
SABATINO 503, 504, 505	MIGUEL MONSALVE	<a href="mailto:carlosmonsalve@iehectorabadgomez.edu.co">carlosmonsalve@iehectorabadgomez.edu.co</a>	3104487141

### 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.



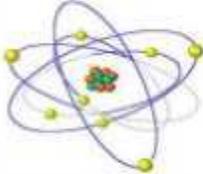
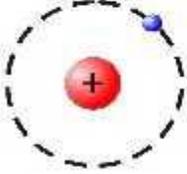
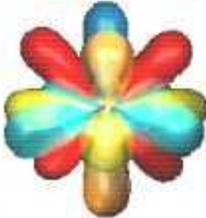
**Responde las siguientes preguntas:**

- ¿Cómo están compuesto los átomos?
- ¿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 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?

### **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/>