
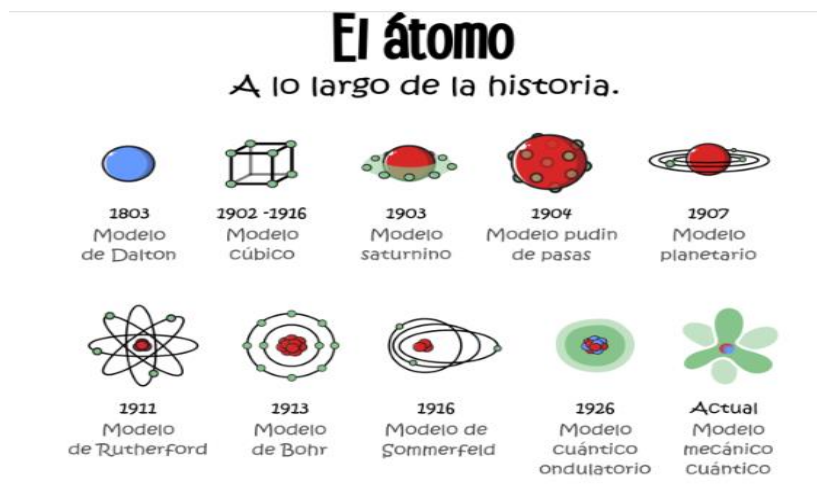


	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: <b>GESTIÓN CURRICULAR</b>	Código	
<b>Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA</b>		<b>Versión 01</b>	<b>Página 1 de 4</b>

IDENTIFICACIÓN			
<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>			
<b>DOCENTE:</b> María Eugenia Mazo Castaño		<b>NÚCLEO DE FORMACIÓN:</b> Técnico Científico	
<b>CLEI:</b> IV	<b>GRUPOS:</b> 3,4,5,6,7	<b>PERIODO:</b> 3	<b>CLASES:</b> SEMANA 30
<b>NÚMERO DE SESIONES</b>		<b>FECHA DE INICIO:</b>	<b>FECHA DE FINALIZACIÓN:</b>
1		Septiembre: 9 de 2023	Septiembre : 15 de 2023

**PROPÓSITO:** Una vez terminada la guía, los, las, les estudiantes del CLEI 4 de la Institución Educativa Héctor Abad Gómez estarán en capacidad de conocer los principales aspectos que presentan las teorías de los modelos atómicos como base para comprender el modelo atómico actual.

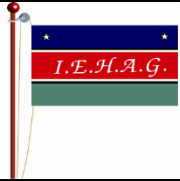

**ACTIVIDAD 1 (INDAGACIÓN):** Lee con atención la siguiente información de la historia del átomo, realiza una línea de tiempo como siempre con excelente estética y ortografía.



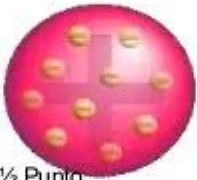
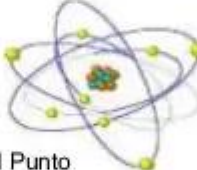
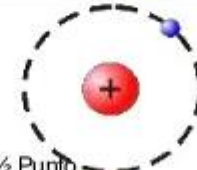
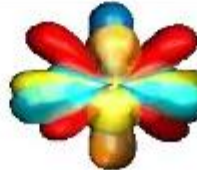


	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	<b>Proceso: GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA</b>		<b>Versión 01</b>	<b>Página 2 de 4</b>



**ACTIVIDAD 2 (CONCEPTUALIZACIÓN):** lee comprensivamente el siguiente tema:  
(toma nota organizada)

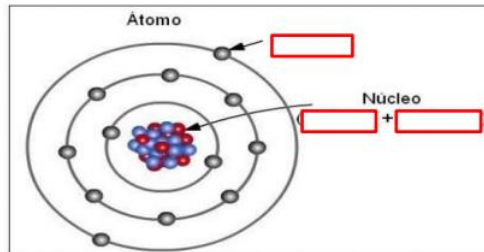
Se conoce como modelos atómicos a las distintas representaciones mentales de la estructura y funcionamiento de los átomos, desarrolladas a lo largo de la historia de la humanidad, a partir de las ideas que en cada época se manejaban respecto a de qué estaba hecha la materia.

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: <b>GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA</b>		<b>Versión 01</b>	<b>Página 3 de 4</b>

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	 ½ Punto	-El átomo es una esfera solida, compacta e indivisible. -Los átomos del mismo elemento tienen igual masa y propiedades.
JJ. Thomson	1897	 ½ Punto	-Modelo del Budin 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	 1 Punto	-Los electrones giran alrededor del núcleo como los planetas alrededor del sol (modelo planetario)
Niels Bohr	1913	 ½ Punto	-El electrón gira alrededor del núcleo en orbitas circulares
Schrodinger	1926	 1 Punto	-Establece la presencia de orbitales, que son regiones en el espacio en donde es probable encontrar el electron. -Aparecen tres parámetros: n, l, m

1. Complete la siguiente imagen, en los recuadros escribir el nombre de la partícula subatómica que está señalando la fecha respectiva.

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: <b>GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA</b>		<b>Versión</b> 01	<b>Página</b> 4 de 4



2. Complete la tabla siguiente teniendo en cuenta las teorías y modelos atómicos:

NOMBRE DEL CIENTIFICO QUE PLANTEÓ EL MODELO	TEORIA	MODELO O GRAFICA DEL ATOMO
DALTON		
		

### ACTIVIDAD 3: ACTIVIDAD EVALUATIVA.

Responde las siguientes preguntas:

- ¿Qué es un átomo y cuáles son las partículas subatómicas que lo componen? Explique cada una.
- Realice una maqueta (material que desee) con los principales modelos atómicos, sus ponentes y principales aportes.

#### FUENTES DE CONSULTA

Santillana. (2010). Hipertexto física I. Bogotá: Santillana.