	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA		Versión 01	Página 1 de 3

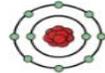
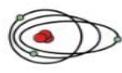
IDENTIFICACIÓN			
INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
DOCENTE: María Eugenia Mazo Castaño		NÚCLEO DE FORMACIÓN: Técnico Científico	
CLEI: IV	GRUPOS: 3,4,5,6,7	PERIODO: 3	CLASES: SEMANA 30
NÚMERO DE SESIONES		FECHA DE INICIO:	
1		Septiembre:10	
NÚMERO DE SESIONES		FECHA DE FINALIZACIÓN:	
1		Septiembre :16	

PROPÓSITO: Una vez terminada la guía, los 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.

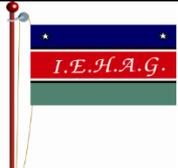
ACTIVIDAD 1 (INDAGACIÓN): Lee con atención la siguiente información de la historia del átomo, realiza una línea de tiempo como siempre con excelente estética y ortografía.

El átomo

A lo largo de la historia.

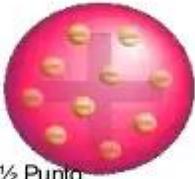
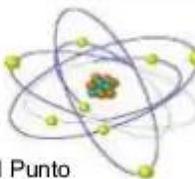
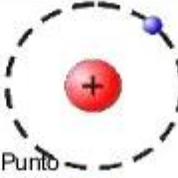
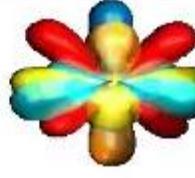
				
1803 Modelo de Dalton	1902 -1916 Modelo cúbico	1903 Modelo saturnino	1904 Modelo pudín de pasas	1907 Modelo planetario
				
1911 Modelo de Rutherford	1913 Modelo de Bohr	1916 Modelo de Sommerfeld	1926 Modelo cuántico ondulatorio	Actual Modelo mecánico cuántico

ACTIVIDAD 2 (CONCEPTUALIZACIÓN): lee comprensivamente el siguiente tema:

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA		Versión 01	Página 2 de 3

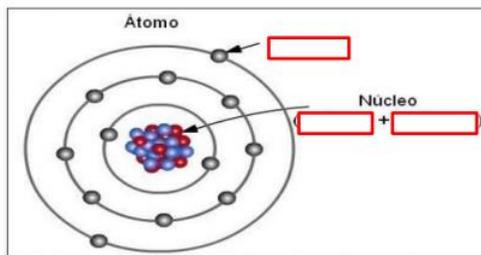
(toma nota organizada)

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.

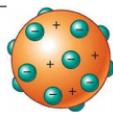
NOMBRE DEL AUTOR	AÑO	MODELO PROPUESTO	CARACTERISTICAS
Democrito	460 a.d.e-370 a.d.e		-Los átomos se consideraban eternos e indestructibles. Todo lo que se observaba era resultado del mov. De los átomos que difieren de sus formas, dimensiones y posiciones.
Jonh Dalton	1766-1844	 ½ Punto	-El átomo es una esfera sólida, 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

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

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



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.