



PLAN DE TRABAJO PARA LA CONTINGENCIA NACIONAL "CORONAVIRUS"

PROFESORA: Gloria Guzmán S.

ASIGNATURA: Ciencias Naturales

CURSO : 8° Básico

N° HORAS SEMANALES: 4 horas

FECHA: Semana del 2 al 13 de Noviembre (Plan 12).

UNIDAD 4: Estudio y Organización de la Materia

OA 12.- Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de:

- La teoría atómica de Dalton.
- Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros.

TEMA: Modelos Atómicos

RECURSOS PEDAGÓGICOS UTILIZADOS: Texto escolar, PPT. Video YouTube

CONTENIDOS	ACTIVIDADES
<ul style="list-style-type: none">• MODELOS ATOMICOS DE: DALTON, THOMSON RUTHERFOR Y BOHR• MODELO ATÓMICO ACTUAL• ESTRUCTURA ATOMICA	<p>Instrucciones Generales:</p> <ul style="list-style-type: none">➤ Antes de iniciar tu trabajo copia en tu cuaderno el nombre del tema a tratar y el objetivo de la clase.➤ El desarrollo de las actividades propuestas en este plan de trabajo debes hacerlo en tu cuaderno.➤ Una vez desarrolladas las actividades debes enviar el desarrollo en formato Word o fotografías, bien enfocadas y claras al siguiente correo: gloguz.sot@gmail.com➤ Video complementario: https://www.youtube.com/watch?v=NZfPhwX2HPI&ab_channel=AcademiaInterne <p style="text-align: center;"><u>MODELOS ÀTOMICOS</u></p> <p><u>Objetivo clase:</u></p> <ol style="list-style-type: none">1. <i>Rescatar ideas relevantes de los principales Modelos Atómicos</i>2. <i>Conocer estructura atómica del átomo.</i> <p><u>Instrucciones</u> Las siguientes actividades debes hacerla utilizando tu texto escolar como fuente de información. Puedes también indagar en Internet. Te recomiendo ver el video indicado en las instrucciones generales, también ayudaran a tu comprensión.</p> <p><u>Actividad 1.</u> Haz lo que se propone en la página 146 de tu texto y responde la pregunta ahí planteada.</p> <p style="text-align: center;">RESPUESTA</p> <div style="border: 1px solid black; height: 30px; width: 100%;"></div> <p><u>Actividad 2.</u> Indaga en internet, respecto al aporte a la constitución de la materia del filósofo griego llamado Demócrito (puedes obtener información del video sugerido) y responde las siguientes preguntas:</p> <p>2.1 ¿Qué significa para Demócrito la palabra átomo? _____</p>

2.2 ¿Cómo pensaba Demócrito que estaba constituida la materia?

Actividad 3. De acuerdo con la información extraída de tu texto, responde

3.1 ¿Qué es un ATOMO?

3.2 ¿Por qué no vemos los átomos?

3.3 ¿Qué evidencia hay de que los átomos existen? _____

3.4 Ordena en la siguiente tabla información respecto a los modelos atómicos de: Dalton, Thomson y Rutherford, Bohr y del Modelo Actual Incluye una imagen o dibujo de cada uno.

NOMBRE DEL MODELO	IMAGEN O DIBUJO	CARACTERÍSTICAS DEL MODELO
Dalton		
Thomson		
Rutherford		
Bohr		
Modelo actual		

3.5 ¿Qué son los orbitales? _____

3.6. Existen 4 tipos de orbitales, s, p, d y f, ¿En qué se diferencian?

3.5 Dibuja los orbitales s y p

Orbital s:	Orbital p:
------------	------------

MODELO ATÓMICO ACTUAL

Actividad 4.

Responde las siguientes preguntas basándote en tu texto página 152.

4.1. ¿Cuáles son las dos principales regiones que constituyen el átomo?

4.2. ¿Qué partículas se encuentran en el núcleo atómico? ¿Cuáles son sus cargas?

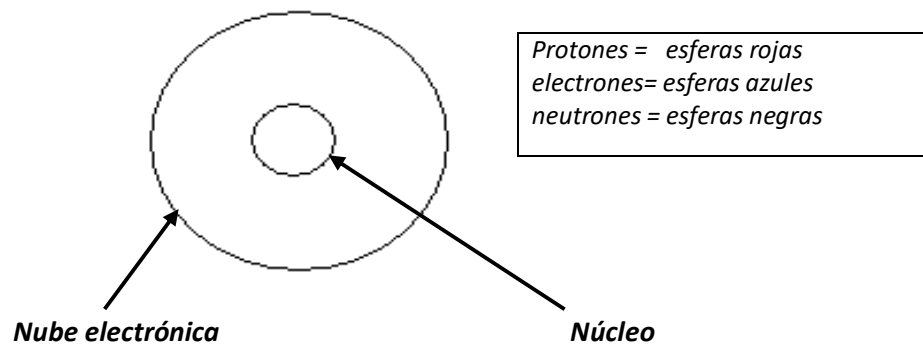
4.3. ¿Qué partículas están en la nube electrónica del átomo? ¿Cuál es su carga?

4.4. ¿Qué es el número atómico, Z? _____

4.5. ¿Qué implica que un átomo sea eléctricamente neutro, respecto a sus partículas como son los protones y electrones? _____

Actividad 5. Aplica lo aprendido respecto al Modelo Atómico Actual.

5.1. En el esquema dado, dibuja de colores distintos **2 protones, 2 electrones y 1 neutrón**. Ubícalos correctamente donde corresponda (núcleo o nube electrónica) las



5.2. Para completar la siguiente tabla, utiliza la **relación 1)** entre el N° atómico y las partículas subatómicas. El símbolo y número atómico (Z) lo obtienes de una Tabla Periódica.

1) $Z = p^+ = e^-$

Elemento químico	Símbolo químico	Nº atómico	p(+)	e ⁻
Magnesio				
Bromo				
Neón				
Hierro				