



Colegio Cristiano Emmanuel
Ciencias Naturales 8vo Básico
Prof Cynthia Serrano Faundez

GUÍA DE TRABAJO
Semana 24 al 28 de Agosto
ESTRUCTURA ATÓMICA

NOMBRE: ----- CURSO:-----

Queridos estudiantes:

El objetivo que estamos trabajando es el OA 12 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.

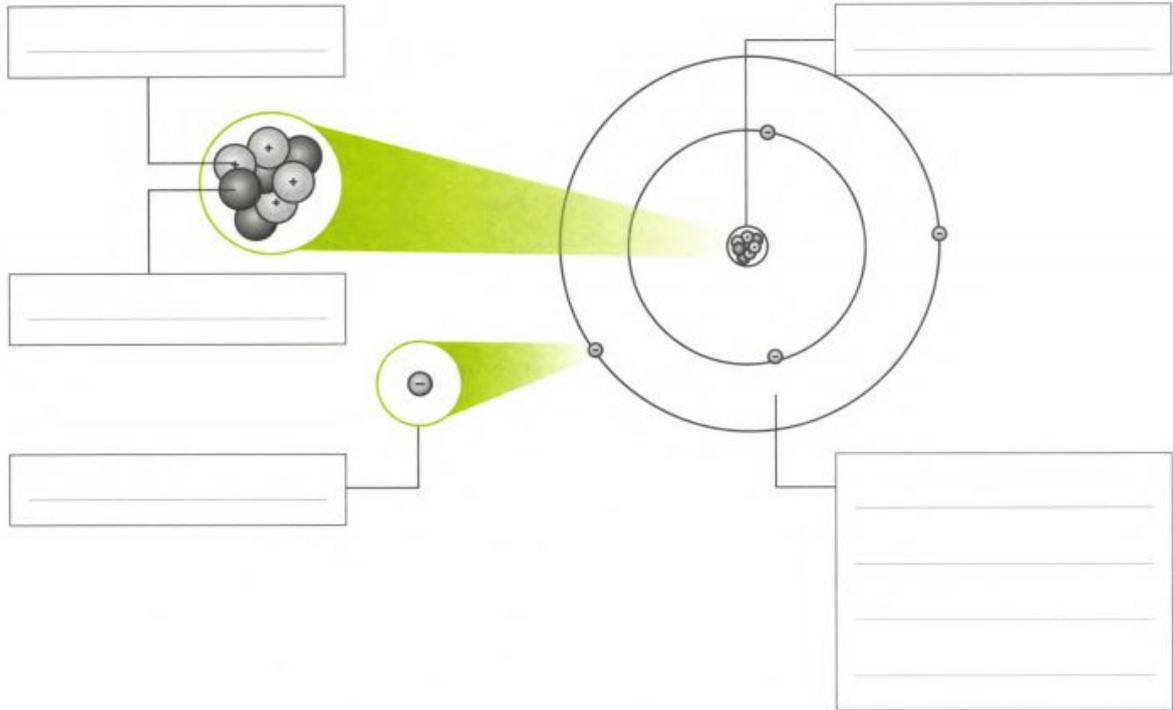
Hoy analizaremos la constitución de la materia.

PAUTA TOMA DE APUNTES

<i>Título de la clase</i>	<i>Fecha</i>
<i>Ideas Claves</i> <i>Palabras claves</i> <i>Definición de conceptos</i> <i>¿Cuándo se realiza?</i> <i>al final del video</i>	<i>Notas de la clase</i> <i>se debe registrar datos, fechas, esquemas, fórmulas, ejemplos, dibujos.</i> <i>¿Cuándo se realiza?</i> <i>Durante el video</i>
<i>Preguntas (Dudas)</i> <i>Cuando: Durante o al final del video</i>	
<i>Resumen:</i> <i>Que le diría a otra persona de que se trataba la clase.</i> <i>¿Cuándo se realiza?</i> <i>Al final del video</i>	

ACTIVIDAD 1:

1. El modelo atómico actual es el resultado del aporte de muchos científicos. Identifica en la siguiente imagen las partes del átomo y la ubicación de sus partículas subatómicas.



2. Los átomos pueden tener hasta 7 niveles energéticos. Indica la cantidad máxima de electrones que puede haber en cada nivel energético de un átomo.

Niveles de energía	1	2	3	4	5	6	7
)))))))
Nº máximo de electrones							

3. Explica qué información entrega cada una de las partes de la siguiente representación de un átomo.

²³₁₁Na

Número másico (A) → _____

 Número atómico (Z) → _____

4. En base a la información de la pregunta anterior responde cómo se puede saber.

a. El número de protones de un átomo:

b. El número de electrones de un átomo:

c. El número de neutrones de un átomo:

5. Utiliza tus respuestas a las preguntas anteriores y lo expuesto en clases para completar la siguiente tabla.

Simbolo	Z (N° atómico)	A (Masa atómica)	p (protones)	n (neutrones)	e (electrones)
³¹ ₁₅ P					
²⁴ ₁₂ Mg					
¹⁴ ₇ N	7				
¹⁹ ₉ F		19			9
³⁵ ₁₇ Cl			17	18	

6. Dibuja el modelo de un átomo de carbono (C) a partir de la siguiente información: $Z = 6$ y $A = 12$. Identifica en el átomo las partes y partículas subatómicas del átomo de carbono.

7. Dibuja un átomo de magnesio a partir de la siguiente información: $p = 12$ y $n = 13$. Identifica en el átomo las partes y partículas subatómicas del átomo de magnesio.