



(Antes I.E. Las Golondrinas)  
Aprobado por la Secretaría de Educación del Municipio de Medellín  
Según Resolución 09994 de 2007 DANE: 105001025771 NIT: 811040137-3

“Formamos ciudadanos integrales que dejan huella en el universo”

## TITUCIÓN EDUCATIVA JOAQUÍN VALLEJO ARBELÁEZ

<b>ASIGNATURA: QUÍMICA</b>	<b>Periodo: 1</b>	<b>Año 2023</b>
<b>DOCENTE: Piedad Marcela Mera Montilla</b>	<b>Grado / Grupo: 7º6</b>	
<b>ESTUDIANTE:</b>		

### PLAN DE APOYO

#### Criterios de evaluación:

En el PLAN DE APOYO, el estudiante debe realizar actividad en clase en los tiempos estipulados por la docente y socializarla en el espacio programado de dicha clase, que específicamente es en la semana 13, indicada por la Institución Educativa Joaquín Vallejo Arbeláez.

#### Indicadores de desempeño:

- Interpretación de la estructura interna de la materia, apoyado en los modelos atómicos, resolviendo problemas de aplicación de distribución electrónica, ubicación de un elemento en el periodo y grupo correspondiente en la tabla periódica.
- Establece relaciones entre las características macroscópicas y microscópicas de la materia y las propiedades físico y químicas de las sustancias que la constituyen.

#### Instrucciones:

Este PLAN DE APOYO está elaborado, esperando que al avanzar en su temática, análisis propuestos y profundización en los conceptos y competencias que aquí se abarcan, por lo mismo le propongo la lectura ordenada desde el inicio hasta el final, sin saltar ninguna parte y realizando cada una de las actividades para generar un producto final bien elaborado.

El plan de apoyo debe ser presentado de forma individual, correctamente marcado con el nombre completo del estudiante, grado, asignatura y fecha.

Este plan de apoyo debe ser sustentado a la docente, mediante exposición de la temática trabajada en él y prepararse para las preguntas que la docente realice.

La calificación dependerá de la sumatoria del trabajo escrito y la sustentación.

#### Actividades a realizar:

1. Defina qué es la química
2. Explique la historia del modelo atómico
3. Dibuje un átomo y sus partes.
4. Defina qué es electrón, protón y neutrón y qué cargas tiene cada uno.
5. Explique las propiedades macroscópicas de la materia, de 2 ejemplos
6. Explique las propiedades microscópicas de la materia, de 2 ejemplos
7. Realice un mapa conceptual de la clasificación de la materia
8. Explique qué es la tabla periódica y cómo están organizados los elementos químicos en la tabla periódica
9. Realice un cuadro donde escriba el símbolo, número atómico, masa, grupo y periodo de los siguientes elementos químicos: Hidrógeno, Helio, Calcio, Magnesio, Plata, Oro, Mercurio, Cobalto, Boro, Zinc.
10. Explique por qué es importante la química en la vida, mencione 10 productos o procesos en los que está involucrada