

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: PLANES DE MEJORAMIENTO		Versión 01	Página 1 de 1

ASIGNATURA /AREA/ NÚCLEO	FÍSICO QUÍMICA	GRADO:	SÉPTIMO
PERÍODO	1	AÑO:	2025
NOMBRE DEL ESTUDIANTE			

DESEMPEÑOS:

1. Identificar relaciones entre la estructura de los átomos, su comportamiento químico y su posición en la tabla periódica
2. Desarrollar habilidades para obtener información útil de la tabla periódica
3. Identificar la constitución de la materia y sus propiedades específicas.

ACTIVIDADES PRÁCTICAS A DESARROLLAR INCLUYENDO BIBLIOGRAFIA DONDE SE PUEDA ENCONTRAR INFORMACIÓN:

1. Explicar: ¿Qué es una tabla periódica? ¿Para qué sirve? ¿Cuál es su importancia?
2. ¿Qué son las estructuras electrónicas de los elementos?
3. Localice en la tabla periódica los elementos carbono, plata, argón, yodo, calcio, silicio, magnesio
 - a. Describa la posición de ellos indicando el grupo y el periodo a que pertenece
 - b. Indique cuántos electrones tiene cada uno de ellos en su capa externa
 - c. Compruebe su respuesta representado esquemáticamente en una hoja la estructura electrónica
4. Basado en la información que suministra la tabla periódica. Compare los átomos de los siguientes pares de elementos:
 - a. Ca - Sr
 - b. Al - Cl
 - c. Cu - Au
 - d. B - F
 - e. Li - Ba
 - f. N - As
 - ¿Cuál es el mayor tamaño? Según esto, ordénelos de menor a mayor
 - ¿Cuál cede más fácilmente sus electrones. Disponga los átomos en orden descendente de electronegatividad?
 - ¿Qué es electropositividad?
 - ¿Qué es electronegatividad?
5. ¿Cuáles son las propiedades químicas de un elemento?
6. Explicar cómo es la organización de la materia
7. ¿Qué significa masa y peso en la estructura de la materia?
8. Explicar las fases de la materia
9. ¿A través de qué instrumentos se mide la masa de la materia?

BIBLIOGRAFIA:

SALAMANCA GARNICA, MAGDA NORELL. Vida 7. Editorial Voluntad. Bogotá 2006

CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL GRADO 7. EDITORIAL SANTILLANA.

METODOLOGIA DE LA EVALUACIÓN

ENTREGAR EL PLAN DE MEJORAMIENTO EN:

1. HOJAS DE BLOCK SIN RAYAS, CON LAS ICONTEC, CON LETRA CLARA Y LEGIBLE.
2. EN UNA CARPETA CAFÉ O DE CARTÓN MARCADA CON NOMBRE Y GRADO

OBSERVACIONES:

FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO	FECHA DE SUSTENTACIÓN Y/O EVALUACIÓN
NOMBRE DEL EDUCADOR(A) JOSÉ ALBERTO LONDOÑO GÓMEZ	FIRMA DEL EDUCADOR(A)
FIRMA DEL ESTUDIANTE	FIRMA DEL PADRE DE FAMILIA