


	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2026		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	Uno	Ciencias Naturales	Octavo
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
<p>Verifico la acción de fuerzas electrostáticas y magnéticas y explico su relación con la carga eléctrica.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • (DBA.2-Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos, y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intramoleculares (enlaces iónicos y covalentes). • Usa modelos y representaciones (Bohr, Lewis) que le permiten reconocer la estructura del átomo y su relación con su ubicación en la Tabla Periódica. • Representa los tipos de enlaces (iónico y covalente) para explicar la formación de compuestos dados, a partir de criterios como la electronegatividad y las relaciones entre los electrones de valencia. • Construye, comprende y desarrolla una actitud científica, que se manifiesta en el cumplimiento las tareas asignadas en clase y para la casa. • Participa con una actitud positiva y respetuosa en los temas propuestos para la asignatura. 	<ul style="list-style-type: none"> • Partículas básicas del átomo: Electrón, protón, neutrón. • Electronegatividad • Ley del octeto • Electrones de valencia. • Enlace iónico, enlace covalente. • Anteproyecto feria de las ciencias. • Pregunta problematizadora • Objetivo general 	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75% .		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2026		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	Uno	Ciencias Naturales	Octavo
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
<p>Verifico la acción de fuerzas electrostáticas y magnéticas y explico su relación con la carga eléctrica.</p>	<ul style="list-style-type: none"> • DBA.2-Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos, y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intramoleculares (enlaces iónicos y covalentes). • Usa modelos y representaciones (Bohr, Lewis) que le permiten reconocer la estructura del átomo y su relación con su ubicación en la Tabla Periódica. • Representa los tipos de enlaces (iónico y covalente) para explicar la formación de compuestos dados, a partir de criterios como la electronegatividad y las relaciones entre los electrones de valencia. • Construye, comprende y desarrolla una actitud científica, que se manifiesta en el cumplimiento las tareas asignadas en clase y para la casa. • Participa con una actitud positiva y respetuosa en los temas propuestos para la asignatura. 	<ul style="list-style-type: none"> • Partículas básicas del átomo: Electrón, protón, neutrón. • Electronegatividad • Ley del octeto • Electrones de valencia. • Enlace iónico, enlace covalente. • Anteproyecto feria de las ciencias. • Pregunta problematizadora • Objetivo general 	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACION 5%		
	SEGUIMIENTO 75%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERÍODO CON ACT. APOYO:		