


	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2026		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	Uno	Ciencias Naturales	Noveno
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
<p>Estudiar la estructura, propiedades, y transformaciones de la materia, incluyendo las interacciones y reacciones químicas.</p> <p>Comprende que la acidez y la basicidad son propiedades químicas de algunas sustancias y las relaciona con su importancia biológica y su uso cotidiano e industrial.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Diferencia los enlaces químicos iónico, covalente y metálico, explicando su formación a partir de la interacción entre electrones de valencia. Reconoce las principales funciones químicas, como ácidos, bases, sales, y óxidos, entre otras, y comprende cómo se clasifican según sus propiedades y reacciones. Clasifica compuestos químicos de acuerdo con su naturaleza (por ejemplo, sales, ácidos, bases). Aplicar el concepto de reacciones químicas y cómo las diferentes funciones químicas participan en ellas. Demuestra una actitud positiva frente a las actividades de clase. 		<ul style="list-style-type: none"> Enlaces Químicos: Enlace covalente e iónico. Función química: Óxido Hidróxidos
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	Noveno
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
<p>Estudiar la estructura, propiedades, y transformaciones de la materia, incluyendo las interacciones y reacciones químicas.</p> <p>Comprende que la acidez y la basicidad son propiedades químicas de algunas sustancias y las relaciona con su importancia biológica y su uso cotidiano e industrial.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Diferencia los enlaces químicos iónico, covalente y metálico, explicando su formación a partir de la interacción entre electrones de valencia. Reconoce las principales funciones químicas, como ácidos, bases, sales, y óxidos, entre otras, y comprende cómo se clasifican según sus propiedades y reacciones. Clasifica compuestos químicos de acuerdo con su naturaleza (por ejemplo, sales, ácidos, bases). Aplicar el concepto de reacciones químicas y cómo las diferentes funciones químicas participan en ellas. Demuestra una actitud positiva frente a las actividades de clase. 		<ul style="list-style-type: none"> Enlaces Químicos: Enlace covalente e iónico. Función química: Óxido Hidróxidos
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:		