O ENGILLES	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2024				
O Galland	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO		
	3	Química		9	
LOGRO	INDICA	INDICADORES DE DESEMPEÑO CONTENIDOS		TENIDOS	
Cuantifica la materia a nivel atómico y molecular, utilizando conceptos como masa molar, porcentaje de composición, mol y número de Avogadro, para realizar cálculos estequiométricos y resolver problemas relacionados con la composición y cantidad de sustancias en reacciones químicas.	<ul> <li>Define qué es la masa molecular y cómo se calcula.</li> <li>Distingue entre masa atómica y masa molecular.</li> <li>Calcula la masa molecular de compuestos a partir de sus fórmulas químicas.</li> <li>Convierte entre gramos y moles utilizando la masa molar.</li> <li>Explica el concepto de porcentaje de composición en masa de un elemento en un compuesto.</li> <li>Calcula el porcentaje de composición en masa de cada elemento en un compuesto.</li> <li>Define qué es un mol y cuál es su relación con el número de Avogadro</li> <li>Convierte entre moles, gramos y número de partículas.</li> </ul>		Masa molecular Composición molecular Mol y numero de Avogadro		
	AUTOC	ONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUA Y ACTIVIDADES DE APOYO	ATIVAS		
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS  EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		VALORACIÓN		
			Cuantitativa	Cualitativa	
	AUTOEVALUACI	ÓN 5%			
	SEGUIMIENTO 75	5%			
	DEFINITIVA DEL PERIODO				
	DEFINITIVA DEL F	PERIODO CON ACT. APOYO:			

Onclus	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2024				
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO		
A PRESENTATION OF THE PROPERTY	3	Química		9	
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS		
Cuantifica la materia a nivel atómico y molecular, utilizando conceptos como masa molar, porcentaje de composición, mol y número de Avogadro, para realizar cálculos estequiométricos y resolver problemas relacionados con la composición y cantidad de sustancias en reacciones químicas.	cómo se con de la compuest químicas. Convierte utilizando Explica el composici en un com Calcula e en masa compuest Define qui relación c	a la masa molecular de uestos a partir de sus fórmulas cas. erte entre gramos y moles ado la masa molar. a el concepto de porcentaje de osición en masa de un elemento compuesto. a el porcentaje de composición asa de cada elemento en un uesto. a qué es un mol y cuál es su on con el número de Avogadro erte entre moles, gramos y número			
	AUTO	CONTROL DE ESTRATEGIAS EVAI Y ACTIVIDADES DE APOYO	LUATIVAS		
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS		VALORACIÓN		
			Cuantitativa	Cualitativa	
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%				
	AUTOEVALUACIÓN 5%				
	SEGUIMIENTO 7	75%			
	DEFINITIVA DEL PERIODO				
	DEFINITIVA DEL PERÍODO CON ACT. APOYO:				