

 <b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN</b> <b>2022</b>			
PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO	
1	Química	10	
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Utiliza la tabla periódica para encontrar propiedades de los elementos y como estos se relaciona con la formación de compuestos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conoce y realiza cálculos con las equivalencias entre las unidades de presión, longitud, tiempo, volumen, masa, temperatura y calor.</li> <li>Diferencia e Identifica las distintas clases de factores de conversión como longitud, tiempo, volumen, masa y temperatura y calor.</li> <li>Reconoce las propiedades de la materia, su composición, estados y cambios de estado.</li> <li>Realiza distribuciones electrónicas de los elementos de la tabla periódica, determinando el grupo, el periodo, el bloque, la clasificación, los protones, electrones y neutrones.</li> <li>Comprende el concepto de enlace químico y la relación existente entre los electrones de valencia y su formación.</li> <li>Diferencia según el concepto de electronegatividad el enlace iónico del covalente.</li> <li>Identifico y encuentro los estados de oxidación o valencia de los distintos elementos.</li> <li>Entiende el concepto de enlace químico e identifica los distintos tipos de enlaces que se presentan en una molécula.</li> <li>Identifica las propiedades físicas y químicas de las sustancias inorgánicas.</li> <li>Nomencla los distintos compuestos inorgánicos, siguiendo criterios como nomenclatura stock, tradicional y sistemática.</li> <li>Representa las sustancias por medio de la estructura de Lewis.</li> </ul>	Estructura atómica. Modelos atómicos. Sistema internacional de unidades y conversión de unidades. Composición de la materia estados de la materia y propiedades físicas y químicas. Propiedades físicas, químicas y periódicas de los elementos. Enlace químico. Número de oxidación y valencia Función química y grupo funcional. Estructura de Lewis Nomenclatura inorgánica.	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACIÓN 5%		
	SEGUIMIENTO 75%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERIODO CON ACT. APOYO:		

 <b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN</b> <b>2022</b>			
PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO	
1	Química	10	
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Utiliza la tabla periódica para encontrar propiedades de los elementos y como estos se relaciona con la formación de compuestos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Conoce y realiza cálculos con las equivalencias entre las unidades de presión, longitud, tiempo, volumen, masa, temperatura y calor.</li> <li>Diferencia e Identifica las distintas clases de factores de conversión como longitud, tiempo, volumen, masa y temperatura y calor.</li> <li>Reconoce las propiedades de la materia, su composición, estados y cambios de estado.</li> <li>Realiza distribuciones electrónicas de los elementos de la tabla periódica, determinando el grupo, el periodo, el bloque, la clasificación, los protones, electrones y neutrones.</li> <li>Comprende el concepto de enlace químico y la relación existente entre los electrones de valencia y su formación.</li> <li>Diferencia según el concepto de electronegatividad el enlace iónico del covalente.</li> <li>Identifico y encuentro los estados de oxidación o valencia de los distintos elementos.</li> <li>Entiende el concepto de enlace químico e identifica los distintos tipos de enlaces que se presentan en una molécula.</li> <li>Identifica las propiedades físicas y químicas de las sustancias inorgánicas.</li> <li>Nomencla los distintos compuestos inorgánicos, siguiendo criterios como nomenclatura stock, tradicional y sistemática.</li> <li>Representa las sustancias por medio de la estructura de Lewis.</li> </ul>	Estructura atómica. Modelos atómicos. Sistema internacional de unidades y conversión de unidades. Composición de la materia estados de la materia y propiedades físicas y químicas. Propiedades físicas, químicas y periódicas de los elementos. Enlace químico. Número de oxidación y valencia Función química y grupo funcional. Estructura de Lewis Nomenclatura inorgánica.	
AUTOCONTROL DE ESTRATEGIAS EVALUATIVAS Y ACTIVIDADES DE APOYO			
FECHA	ESTRATEGIAS EVALUATIVAS	VALORACIÓN	
		Cuantitativa	Cualitativa
	EVALUACIÓN PROGRAMADA 20%		
	AUTOEVALUACIÓN 5%		
	SEGUIMIENTO 75%		
	DEFINITIVA DEL PERIODO		
	DEFINITIVA DEL PERÍODO CON ACT. APOYO:		

