

INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2022			
PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO	
3	Química	11	
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Identifica los distintos tipos de reacciones orgánicas, el equilibrio químico y las condiciones termodinámicas	<ul style="list-style-type: none"> Identifica a los distintos tipos de reacciones orgánicas desde sus mecanismos de reacción. Comprende el concepto y características de velocidad de reacción y equilibrio químico. Diferencia e Identifica las reacciones que se encuentran en equilibrio. Identifica las transformaciones que sufre la energía. Entiende el concepto de calor. Entiende el concepto de termoquímica y termodinámica. Plantea las velocidades de reacción. Plantea el equilibrio químico para distintas reacciones Realiza cálculos para encontrar la constante de equilibrio en reacciones químicas. Realiza cálculos para encontrar las concentraciones de todas las especies involucradas en una reacción química que se encuentra en equilibrio. Analiza las distintas leyes de la termodinámica. Analiza y realiza cálculos con las variables termodinámicas. 	<ul style="list-style-type: none"> Reacciones Químicas orgánicas: De Sustitución De Eliminación De adición Reacciones de los hidrocarburos alifáticos Reacciones de los hidrocarburos aromático Reacciones de las funciones orgánicas Cinética y equilibrio químico Termodinámica. 	
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:		

INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2022			
PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO	
3	Química	11	
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO	CONTENIDOS	
Identifica los distintos tipos de reacciones orgánicas, el equilibrio químico y las condiciones termodinámicas	<ul style="list-style-type: none"> Identifica a los distintos tipos de reacciones orgánicas desde sus mecanismos de reacción. Comprende el concepto y características de velocidad de reacción y equilibrio químico. Diferencia e Identifica las reacciones que se encuentran en equilibrio. Identifica las transformaciones que sufre la energía. Entiende el concepto de calor. Entiende el concepto de termoquímica y termodinámica. Plantea las velocidades de reacción. Plantea el equilibrio químico para distintas reacciones Realiza cálculos para encontrar la constante de equilibrio en reacciones químicas. Realiza cálculos para encontrar las concentraciones de todas las especies involucradas en una reacción química que se encuentra en equilibrio. Analiza las distintas leyes de la termodinámica. Analiza y realiza cálculos con las variables termodinámicas. 	<ul style="list-style-type: none"> Reacciones Químicas orgánicas: De Sustitución De Eliminación De adición Reacciones de los hidrocarburos alifáticos Reacciones de los hidrocarburos aromático Reacciones de las funciones orgánicas Cinética y equilibrio químico Termodinámica. 	
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:		