

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN 2024		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Química	10
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
Resuelve problemas cuantitativos relacionados con reacciones químicas, determinando el reactivo limitante, calculando el rendimiento teórico y experimental de una reacción, y convirtiendo entre diferentes unidades de concentración, demostrando un dominio de los cálculos estequiométricos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Define y diferencia entre reactivo límite y reactivo en exceso.</li> <li>Identifica el reactivo límite en una reacción química dada.</li> <li>Calcula la cantidad de producto que se forma a partir del reactivo límite.</li> <li>Determina la cantidad de reactivo en exceso que queda al finalizar la reacción.</li> <li>Define rendimiento teórico, rendimiento actual y rendimiento porcentual.</li> <li>Calcula el rendimiento teórico de una reacción.</li> <li>Determina el rendimiento porcentual a partir del rendimiento teórico y actual.</li> <li>Define concentración y explica su importancia en las reacciones químicas.</li> <li>Convierte entre diferentes unidades de concentración (molaridad, normalidad, porcentaje en masa, etc.).</li> </ul>		Reactivo límite y en exceso. Rendimiento en reacciones. Unidades físicas y químicas de concentración.
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 2024		
	PERÍODO	ÁREA Y/O ASIGNATURA	GRADO
	3	Química	10
LOGRO	INDICADORES DE DESEMPEÑO		CONTENIDOS
Resuelve problemas cuantitativos relacionados con reacciones químicas, determinando el reactivo limitante, calculando el rendimiento teórico y experimental de una reacción, y convirtiendo entre diferentes unidades de concentración, demostrando un dominio de los cálculos estequiométricos.	<ul style="list-style-type: none"> <li>Define y diferencia entre reactivo límite y reactivo en exceso.</li> <li>Identifica el reactivo límite en una reacción química dada.</li> <li>Calcula la cantidad de producto que se forma a partir del reactivo límite.</li> <li>Determina la cantidad de reactivo en exceso que queda al finalizar la reacción.</li> <li>Define rendimiento teórico, rendimiento actual y rendimiento porcentual.</li> <li>Calcula el rendimiento teórico de una reacción.</li> <li>Determina el rendimiento porcentual a partir del rendimiento teórico y actual.</li> <li>Define concentración y explica su importancia en las reacciones químicas.</li> <li>Convierte entre diferentes unidades de concentración (molaridad, normalidad, porcentaje en masa, etc.).</li> </ul>		Reactivo límite y en exceso. Rendimiento en reacciones. Unidades físicas y químicas de concentración.
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:		