



**TEMARIO PRUEBA GLOBAL  
ASIGNATURA: QUÍMICA**

PROFESORES: Marcela Arenas – Cristian Berríos

NIVEL	CONTENIDOS SEMESTRALES A EVALUAR	ÍTEMS QUE TENDRÁ LA PRUEBA GLOBAL
1° MEDIO	<p>Nomenclatura inorgánica:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Identificar y clasificar compuestos inorgánicos</li></ul> <p>Estequiometría:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Calcular número de moles, números de átomos o moléculas, masa o volumen de una muestra determinada.</li><li>• Relaciones estequiométricas en una reacción química</li><li>• Calcular reactivo limitante y reactivo en exceso.</li><li>• Determinar rendimiento de reacción</li></ul> <p>Formulas empíricas:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Determinar porcentajes de composición</li><li>• Determinar fórmulas de compuestos</li></ul>	I. Selección múltiple. II. Verdadero o falso. III. Completación. IV. Comprensión lectora
2° MEDIO	<p>Química Orgánica:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Identificar tipo de hibridación, ángulo de enlace, tipo de geometría de hidrocarburos.</li><li>• Aplicar reglas de nomenclatura para hidrocarburos</li><li>• Identificar grupos funcionales presentes en una molécula.</li><li>• Aplicar reglas de nomenclatura para moléculas orgánicas.</li><li>• Identificar estructuras isoméricas</li><li>• Representar estructuras isoméricas.</li></ul>	I. Selección múltiple. II. Verdadero o falso. III. Completación. IV. Comprensión lectora.
3° MEDIO	<p><b>Cinética química</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>-Velocidad de reacción</li><li>-Perfil de reacción</li><li>-Reacciones reversibles e irreversibles</li><li>-Ley de velocidad</li><li>-Factores que influyen en la velocidad de reacción</li><li>-Catalizadores</li></ul> <p><b>Equilibrio químico</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>-Equilibrio químico y constante de equilibrio</li><li>-Principio de Le Châtelier</li></ul>	Selección múltiple Preguntas de desarrollo matemático Interpretación de gráficos