

<b>DISCIPLINA:</b>	<b>Ciencias Naturales - Química</b>
<b>CICLO LECTIVO:</b>	<b>2018</b>
<b>CURSO Y SECCIÓN:</b>	<b>2º año "B"</b>
<b>NOMBRE DEL DOCENTE:</b>	<b>Elida Ruth Aguilar</b>
<b>CRITERIOS DE EVALUACIÓN:</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Expresión oral y escrita adecuada a nuestra disciplina.</li> <li>• Capacidad en la transferencia y relación de los contenidos estudiados.</li> </ul>

<b>UNIDAD I: Los materiales y su estado de agregación</b>	<p>Laboratorio químico: materiales, propiedades y usos. La materia, estructura y niveles de organización. Propiedades: masa, peso y volumen, densidad, flotabilidad. Otras propiedades de sólidos y líquidos: elasticidad, dureza, ductilidad, maleabilidad, tensión superficial, capilaridad.</p> <p>Los cambios específicos de la materia: cambios físicos y químicos. Modelo corpuscular y sus cambios: estado sólido, líquido y gaseoso. Los cambios físicos y el modelo corpuscular.</p> <p>Constitución de la materia: historia y evolución de los modelos. Molécula y átomo: estructura. Número atómico y número másico. Isótopos.</p> <p>Tabla Periódica: forma de organización de los elementos, fuente de datos.</p> <p>Elemento químico. Símbolos y fórmulas como forma de expresión de la comunicación en la química. Nomenclatura y símbolos químicos.</p>
<b>UNIDAD II: Las soluciones</b>	<p>Sustancia pura y mezclas. Sistemas materiales: clasificación. Sistemas homogéneos y heterogéneos. Fases de un sistema. Análisis. Separación de los componentes de una mezcla y fraccionamiento.</p> <p>Soluciones: concepto e interpretación. Tipos: diluidas, concentradas y saturadas.</p> <p>Concentración de soluciones: formas de expresión de una solución: % m/m, % V/V, % m/V. Solubilidad: factores de los que depende. El agua como solvente universal. Acidez y alcalinidad en las soluciones: determinación cuantitativa, pH.</p> <p>Fraccionamiento de soluciones. Resolución de problemas.</p>
<b>UNIDAD III: Reacciones químicas en la vida cotidiana</b>	<p>Cambios físicos y químicos.</p> <p>Reacciones químicas: tipos de reacciones.</p> <p>Oxidación: combustión completa e incompleta.</p> <p>Corrosión.</p> <p>Química e industria: industria y contaminación. Residuos industriales: reciclado.</p> <p>Materiales que causan deterioro ambiental, propuesta para el cuidado del ambiente y la salud.</p> <p>Recursos materiales naturales: posibilidades de renovación y reutilización, procesos de obtención y usos.</p> <p>Contaminantes del agua, aire y suelo.</p>
<b>Bibliografía de consulta para el alumno</b>	Química: los materiales y sus propiedades. La naturaleza corpuscular de la materia. El átomo.