

## I.- DATOS INFORMATIVOS

**SECCIÓN:** Secundaria

**DEPARTAMENTO:** Ciencias Experimentales

**ASIGNATURA:** Química

**CURSO:** 2do BI

**AÑO LECTIVO:** 2021-2022

**PROFESOR:** Fátima Vera

### PERFIL DE SALIDA:

Al término de Segundo Bachillerato, los alumnos estarán en capacidad de:

- Obtener y argumentar la importancia de compuestos químicos binarios y ternarios (óxidos, hidróxidos, ácidos, sales e hidruros) utilizados en la vida diaria.
- Resolver reacciones químicas, a partir de la transferencia de energía, los estados de oxidación y la actividad de los metales, e igualar reacciones químicas con distintos métodos, cumpliendo con la ley de la conservación de la masa y la energía para balancear las ecuaciones.
- Comprender y analizar la incidencia de los gases cotidianos para la salud y el ambiente, desde la comprensión de sus propiedades, las leyes de los gases y los procesos físicos.

## II.- CONTENIDOS PROGRAMÁTICOS DE QUÍMICA

CONTENIDOS PROGRAMÁTICOS POR UNIDAD	FECHA
<b>UNIDAD 1. FÓRMULAS QUÍMICAS</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Fórmulas químicas: empíricas, moleculares.</li><li>- Determinación de fórmulas químicas</li><li>- Composición centesimal en masa.</li><li>- Determinación de fórmulas.</li><li>- El enlace químico: Regla del octeto</li><li>- Tipos de enlaces: covalente, iónico, metálico, intermoleculares</li><li>- Laboratorio: determinación de enlaces</li></ul>	Mayo - junio
<b>UNIDAD 2. FORMACIÓN DE COMPUESTOS QUÍMICOS</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Binarios hidrogenados: hidruros</li><li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Binarios: ácidos hidrácidos</li><li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Binarios oxigenados: óxidos básicos</li><li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Binarios oxigenados:</li></ul>	Junio - julio



<p>óxidos ácidos o anhídridos</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Binarios: sales halógenas neutras</li> <li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Ternarios: hidróxidos</li> </ul>	
<p><b>UNIDAD 3. FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Compuestos Ternarios: oxisales neutras</li> <li>- Ejercicios de aplicación.</li> <li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Ternarios: oxisales ácidas</li> <li>- Ejercicios de aplicación.</li> <li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Ternarios: oxisales básicas</li> <li>- Ejercicios de aplicación.</li> <li>- Formulación y Nomenclatura de Compuestos Ternarios: oxisales mixtas.</li> </ul>	Agosto-sept.
<p><b>UNIDAD 4. ECUACIONES QUÍMICAS.</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Normas para escribir una ecuación química</li> <li>- Balanceo de ecuaciones químicas</li> <li>- Método de tanteo. Ejercicios</li> <li>- Método algebraico. Ejercicios</li> <li>- Método Redox. Ejercicios</li> <li>- La teoría cinético molecular (TCM)</li> <li>- Propiedades de los gases</li> </ul>	Octubre-nov.
<p><b>UNIDAD 5. DISOLUCIONES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- La teoría cinético molecular (TCM) en las disoluciones</li> <li>- Solubilidad y saturación</li> <li>- Concentración de una disolución.</li> </ul>	Noviembre - diciembre
<p><b>UNIDAD 6. CONCENTRACIÓN DE LAS SOLUCIONES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Composición de una disolución</li> <li>- Porcentaje en masa</li> <li>- Molaridad y Molalidad</li> <li>- Normalidad</li> </ul>	Enero - febrero