



**Instituto Nuestra Señora del Sagrado Corazón**  
**Av. Revolución de Mayo 1476 B° Crisol(s) Tel. 4575279**  
- Nivel Secundario -

**PROGRAMA DE QUIMICA**

**CURSO: 6to "C"**

**CICLO: ORIENTADO**

**PROFESOR: EXEQUIEL DI TOFINO**

**CICLO LECTIVO: 2018**

**OBJETIVOS GENERALES:**

- Desarrollar saberes y competencias relacionados con el modo de construir el conocimiento químico.
- Reconocer los grandes paradigmas que posibilitaron el desarrollo disciplinar.
- Ser capaces de explicar las características de los materiales desde un enfoque fenomenológico hasta su relación con diferentes modelos que permiten construir la realidad atómica, molecular, iónica, metálica, etc.
- Demostrar actitudes positivas para el estudio de las ciencias en general y de la Química en particular.
- Corrección, precisión y prolijidad en la presentación de trabajos individuales y grupales.
- Actitud crítica y reflexiva, en relación con puntos de vista propio y ajeno de diferentes temas.
- Confianza en la posibilidad de plantear y realizar experiencias.
- Gusto por generar estrategias personales de resolución de problemas.
- Adquisición de hábitos de trabajo, sentido de respeto y honestidad.
- Confianza en la posibilidad de plantear y realizar experiencias. Gusto por generar estrategias personales de resolución de problemas. Interés por el uso del razonamiento intuitivo, lógico, y la imaginación.
- Basándose en los contenidos y contenidos de la Química, contribuir en la mejora de la calidad de vida personal y comprometer su esfuerzo para mejorar la vida social contribuyendo a la conservación del planeta.-



**Instituto Nuestra Señora del Sagrado Corazón**  
**Av. Revolución de Mayo 1476 B° Crisol(s) Tel. 4575279**  
- Nivel Secundario -

<b>NOMBRE Y NÚMERO DE LA UNIDAD</b>	<b>CONTENIDOS</b>	<b>CONCEPTOS BASICOS</b>
<b>Eje Temático Nº 1:</b>  <b>Uniones Químicas.</b>	Notación de Lewis y tipo de uniones. Unión iónica: características y propiedades.  Unión covalente: características, covalencia coordinada y propiedades.  Unión metálica, propiedades y atracciones intermoleculares.  Interés por el uso del razonamiento intuitivo, lógico, y la imaginación.	Uniones y modelos Químicos
<b>Eje Temático Nº 2:</b>  <b>Las transformaciones Químicas y Estequiometría.</b>	Valencia: electrovalencia, covalencia y representación de las valencias y fórmulas estructurales.  Compuestos binarios: Óxidos ácidos y básicos: nomenclatura. Hidruros.  Sales Hidrácidas: Ecuaciones químicas.  Compuestos ternarios: Oxácidos, hidrácidos, oxosales. Clasificación y nomenclatura. Indicadores.  Compuestos cuaternarios: Sales ácidas, básicas y mixtas.  Estequiometría: cálculo de masas, moles de moléculas, moléculas, volúmenes y combinados.	Transformaciones y reacciones Químicas
<b>Eje Temático Nº 3:</b>  <b>Los estados de agregación y las soluciones.</b>	Sistemas gaseosos: Ley de Boyle – Mariotte, Leyes de Gay Lussac, temperatura Absoluta.  Ecuación general de los gases, gases ideales y reales. _Sistemas líquidos y sólidos: características. _Soluciones: Iónicas y moleculares, propiedades.  Identificación de los distintos tipos de soluciones. Análisis de las características de las soluciones.	Tipos y características de las Soluciones y Estados de Agregación de la Materia.



**Instituto Nuestra Señora del Sagrado Corazón**  
**Av. Revolución de Mayo 1476 B° Crisol(s) Tel. 4575279**  
- Nivel Secundario -

<b>Eje Temático Nº 4:</b> <b>Compuestos del Carbono</b>  Biomoléculas	<p>El Carbono: Característica del carbono en los compuestos orgánicos, sus enlaces. Los hidrocarburos: clasificación. Hidrocarburos saturados e insaturados: alcanos, alquenos y alquinos. Propiedades, nomenclatura y fórmula general. Hidrocarburos cíclicos: homocíclicos y aromáticos: El benceno y sus derivados. El petróleo en la Argentina...</p> <p>Los grupos funcionales: Funciones y grupos orgánicos. Funciones oxigenadas: alcohol, aldehído, cetona y ácidos carboxílicos. Funciones derivadas: Éter, ésteres, Anhídridos. Funciones nitrogenadas: Aminas, amidas y nitrilos. Característica, nomenclatura y propiedades. Olores y sabores de los alimentos.</p> <p>Uso de la nomenclatura básica de los compuestos orgánicos.</p> <p>Clasificación de los grupos funcionales, las funciones orgánicas y búsqueda de ejemplos.</p>	Biomoléculas, aplicación e importancia Fisiológica e Industrial.

**Criterios de evaluación:**

El seguimiento de los alumnos se realizará en forma permanente, por lo que los criterios de evaluación para aprobar la asignatura serán:

- participación en clase.
- carpeta completa y prolija.
- respeto hacia sus pares y docente.
- presentación de tareas y/o trabajos en fecha.
- Informes de trabajos prácticos y/o de laboratorio.
- Lectura e interpretación de textos discontinuos.
- Uso y aplicación de vocabulario específico.



**Instituto Nuestra Señora del Sagrado Corazón**  
**Av. Revolución de Mayo 1476 B° Crisol(s) Tel. 4575279**  
- Nivel Secundario -

**Requisitos para presentarse a exámenes:**

- D.N.I.
- Uniforme
- Permiso de examen
- Carpeta propia, completa y prolija
- Apuntes completos y en buen estado
- Útiles de geometría
- Calculadora preferentemente científica
- Hojas en blanco y cartuchera completa

**BIBLIOGRAFÍA (alumno)**

- Cuadernillo teórico – práctico, elaborado por el Profesor.-
- Autores varios – “Química Perspectivas” – Edit. Santillana.
- Fernandez Cirelli, Alicia; Peluca, Monica Eva; Du Portier, Cecile. “APRENDIENDO QUÍMICA ORGÁNICA”. Ed. Edueba. 2012.
- Merida, Emilse; Sarria, Elsa; Vidarte, Laura; Wolf, Esther. “ACTIVIDADES PARA QUÍMICA II”. Ed. Ediciones Colihue.1988.