

Col. Sec. N° 5027 "GRAL. JOSÉ DE SAN MARTÍN"

Central: Avda. Líbano N° 850 – Tel.4231848 Anexo: Avda. Independencia y Lanceros S/N – Tel.4961

Web: www.colsanmartin.com.ar Correo: colsanmartin5027@gmail.com



PROGRAMA 2026

ESPACIO CURRICULAR: QUÍMICA

ORIENTACIÓN: Ciencias Sociales/ Informática

PROFESOR /A: Balcarce Andrea Carolina, Liendro Florencia Giselle

CURSO: 5° **DIVISIÓN:** Todas **NIVEL:** secundario

TURNO: mañana, tarde y noche

MODALIDAD: Presencial

EJE TEMATICO	CONTENIDOS
EJE TEMATICO I "Compuestos Inorgánicos"	Química: concepción actual, disciplina y metodología. Concepto de átomo. Modelos atómicos de Bohr y Actual: configuración electrónica y casillas cuánticas. Repaso de la tabla periódica y uniones químicas. Reacciones químicas: clasificación. Formación de compuestos Inorgánicos: compuestos binarios: óxidos y ácidos. Hidruros metálicos y no metálicos. Hidrácidos. Compuestos ternarios: hidróxidos y ácidos. Sales Neutras y Haloideas. Boro y litio: usos, fuentes y aplicación.
EJE TEMATICO II "Compuestos Orgánicos"	Compuestos orgánicos: propiedades del carbono, tipos de cadenas carbonadas. Funciones y grupos funcionales: fórmula, nomenclatura, características e importancia. Hidrocarburos: alcanos, alquenos, alquinos y aromáticos. Petróleo como recurso energético. Compuestos oxigenados y nitrogenados.
EJE TEMATICO III "Biomoléculas"	Biomoléculas: funciones biológicas, propiedades, clasificación. Carbohidratos como fuente de energía. Lípidos como reserva de energía. Aminoácidos y proteínas: funciones. Enfermedades por alimentos. Droga y alcohol.

Col. Sec. N° 5027 "GRAL. JOSÉ DE SAN MARTÍN"

Central: Avda. Líbano N° 850 – Tel.4231848 Anexo: Avda. Independencia y Lanceros S/N – Tel.4961

Web: www.coisanmartin.com.ar Correo: coisanmartin5027@gmail.com



CRITERIOS DE ACREDITACIÓN:

- Interpretar, reelaborar y comunicar información de distintas fuentes y variados soportes con manejo de vocabulario técnico científico al elaborar trabajos y/o exponer los mismos.
- Explicar conceptos, teorías, gráficos, variables, diagramas, etc. que permiten interpretar el mundo que los rodean dando cuenta de una apropiación que permite su aplicación en distintas instancias de trabajo.
- Interpretar diferentes situaciones problemáticas y hacer uso del conocimiento específico para encontrar las mejores estrategias de resolución.
- Utilizar de forma responsable, autónoma y crítica las tecnologías de la información y comunicación tanto en la consulta, elaboración como socialización del conocimiento.
- Participar en prácticas y proyectos colaborativos haciendo uso del pensamiento crítico y la creatividad, respetando la perspectiva del otro, desempeñándose con compromiso y responsabilidad.
- Demostrar autonomía y honestidad en el desempeño de trabajos individuales y grupales presentando todo lo solicitado en tiempo y forma.
- Comprometerse con el bienestar personal y de la comunidad ante la realidad local y global.
- Presentar y aprobar el 80% de los trabajos prácticos.
- Aprobar las instancias evaluativas escritas y orales o en su defecto su respectivo recuperatorio.

BIBLIOGRAFÍA, PARA EL/LA ESTUDIANTE:

- Mautino, José. "Química", Editorial Stella, edición 2002.
- Bosack y otros. "Química. E.S 5°". Serie Saberes claves de Santillana, edición 2011

Col. Sec. N° 5027 "GRAL. JOSÉ DE SAN MARTÍN"

Central: Avda. Libano N° 850 – Tel.4231848Anexo: Avda. Independencia y Lanceros S/N – Tel.4961

Web: www.colsanmartin.com.ar Correo: colsanmartin5027@gmail.com



- Alberico, Patricia, "Química. E.S" Serie Huellas. Editorial Estrada, edición 2014.
- Tabla Periódica de los Elementos Químicos.
- Cartilla de Química confeccionada por los docentes del Área.

PROFESOR/A: Docente Área: Carolina, Leandro, Marcela, Ubaldo

CARGO: Docente Todas NIVEL: secundario

Horario: mañana, tarde y noche

Modalidad: Presencial

EJE TEMÁTICO	CONTENIDOS
EJE TEMÁTICO I "Compuestos Inorgánicos"	Química conceptual en la disciplina y metodología. Concepto de átomo. Modelos atómicos de Bohr y Actual y configuración electrónica y reglas cuánticas. Repaso de la tabla periódica y uniones químicas. Reacciones químicas: clasificación. Formación de compuestos inorgánicos: compuestos binarios: óxidos y ácidos. Hidruros metálicos y no metálicos. Hidrácidos. Compuestos ternarios: hidróxidos y sales. Sales Neutras y Hidrácidos, Boro y litio, metales, metales y aleaciones.
EJE TEMÁTICO II "Compuestos Orgánicos"	Compuestos orgánicos: propiedades del carbono, series de radicales: carbonados. Funciones y grupos funcionales. Fórmula, nomenclatura, características e isomería. Hidrocarburos: alcanos, alquenos, alquinos y aromáticos. Petróleo como recurso energético. Compuestos nitrogenados y nitrogenados.
EJE TEMÁTICO III "Biomoléculas"	Biomoléculas: funciones biológicas, propiedades, clasificación. Carbohidratos como fuente de energía. Lípidos como reserva de energía. Aminoácidos y proteínas, funciones. Polímeros: plásticos, drogas y alcohol.