



Colegio Secundario N° 5051  
Nuestra Señora de La Merced  
La Merced - Salta  
Email: [colegiosecundario5051\\_lamerced@yahoo.com.ar](mailto:colegiosecundario5051_lamerced@yahoo.com.ar)

## **PROGRAMA DE QUIMICA**

**Establecimiento:** Col. Sec. N° 5051 “Nuestra Señora de La Merced”

**Turno:** Tarde

**Modalidad:** Bachiller en Economía y Administración

**Curso:** 2º Año de CBC

**División:** 1º, 2º, 3º, 4º y 5º

**Espacio Curricular:** QUÍMICA

**Profesores:** Calabrese Adriana-Luna Daniel- Mónica Nassiff -Héctor Jerez

**Año:** 2.019

### **Fundamentación:**

La química comparte la responsabilidad de favorecer la adquisición y ciertas capacidades básicas vinculadas con una formación integral humanísticas científica y tecnológica. El abordaje de los contenidos, es una herramienta que permite la interpretación tanto de los procesos naturales como los sistemas químicos producidos por el hombre, contribuyendo a superar la disociación que suele darse entre la química escolar y su contexto.

### **UNIDAD I: *Materia***

Química: concepto. Materia, sustancia y cuerpo. Fenómenos físicos y químicos. Propiedades generales de la materia. Propiedades de las sustancias: intensivas y extensivas. Estados de agregación de la materia: características. Cambios de estado. Acción de la temperatura en los cambios de estado. Sistemas materiales: homogéneo y heterogéneo. Soluciones. Fases. Componentes. Sustancias simples y compuestas. Métodos de separación de fases. Métodos de fraccionamientos.

### **UNIDAD II: *Estructura de la materia***

Molécula, átomo e ion. Breve reseña de la evolución de los modelos atómicos. Modelo actual. Partículas subatómicas. Elemento químico y símbolos. Tabla periódica. Número atómico. Número másico. Grupo. Periodo. Clasificación de los elementos químicos y sus propiedades: metales, no metales y gases nobles. Configuración electrónica. Casillas cuánticas. Regla del octeto. Uniones químicas para compuestos binarios: covalentes y iónicas. Clasificación de soluciones según valor de pH: ácidas, básicas y neutras. Indicadores químicos naturales. Predicción de la unión química por electronegatividad. Representación a través de la estructura de Lewis.

### **UNIDAD III: *Reacciones Químicas.***

Reacciones química. Representación a través de las ecuaciones químicas. Reactivo y producto. Ley de conservación de la masa. Reacciones químicas en la vida cotidiana. Reacciones de composición. Formación de compuestos binarios y ternarios: óxidos, hidruros, ácidos y bases. Nomenclatura: IUPAC y tradicional.



Colegio Secundario N° 5051  
Nuestra Señora de La Merced  
La Merced - Salta  
Email: [colegiosecundario5051\\_lamerced@yahoo.com.ar](mailto:colegiosecundario5051_lamerced@yahoo.com.ar)

Calabrese Adriana

Luna Daniel

Mónica Nassiff

Héctor Jerez