

# PROGRAMA DE QUIMICA

EQUIPO DE CÁTEDRA:

ASD A/C BIOQUIMICO ALEJANDRO MORETTI  
AYP LIC. ERIKA KOPPRIO

## CONDICIONES DE ACREDITACION

### **Alumnos Promocionales:**

Serán aquellos que acreditarán la asignatura aprobando cada parcial con, al menos 70 puntos en primera instancia, sin ir a recuperatorio. No rinden examen final.

### **Alumnos Regulares:**

Serán aquellos que al menos en un parcial no alcanzan los 70 puntos y los que en primera instancia de estos no superen los 50 puntos y deban ir a recuperatorio. Para acreditar la asignatura deberán rendir y aprobar un examen final escrito.

### **Alumnos Libres:**

Serán aquellos que no superen los 50 puntos en el recuperatorio de alguno de los parciales. Para acreditar la materia deberán rendir y aprobar un examen consistente en dos instancias: la escrita y la oral. En la primera se evaluará la parte práctica y en la segunda, la parte teórica.

## **PROGRAMA QUIMICA 2012**

### **PROPÓSITO DE LA ASIGNATURA:**

Contribuir a la adquisición de conocimientos generales de la química inorgánica y orgánica, con el fin de asentar las bases para Fisicoquímica biológica y brindar una herramienta que permita aplicarla en los cuidados del enfermero en su práctica diaria utilizando deducciones y cálculos

### **OBJETIVOS GENERALES:**

Que el estudiante sea capaz de:

1. Reafirmar los conocimientos básicos de la química.
2. Aplicar y comprender los conceptos básicos en el Cálculo y mediciones de las drogas aplicadas en la ciencia de salud.
3. Comprender los procesos bioquímicos de los seres humanos

### **UNIDAD TEMATICA 1:**

La química hoy en día. La ciencia y sus métodos. El estudio de la química.  
Cuerpo Materia: definición. Propiedades de los cuerpos: Extensivas y intensivas.  
Magnitudes: Volumen, peso y longitud. Unidades y pasaje de unidades

### **UNIDAD TEMATICA 2:**

Estado de la materia: Sólido, líquido y gaseoso. Cambios de estado. Teoría cinética de la materia.  
Sistemas materiales: Homogéneo y Heterogéneo. Separación de fases.  
Sustancia Pura. Cuerpo. Mezcla  
Soluciones: Definición. Solubilidad: curva de solubilidad. Concentración:  
% Masa/masa, % Masa/volumen, % volumen/volumen, Molaridad.

### **UNIDAD TEMATICA 3:**

El átomo: teoría atómica y estructura del átomo: neutrón, protón y electrón.  
Número atómico y número másico. Modelo atómico moderno – Configuración electrónica.  
Tabla periódica: elementos químicos  
Moléculas. Átomos en combinación. Enlaces químico: iónico, covalente.  
Compuestos químicos. Idea de: óxidos, ácidos, hidróxidos y sales.

### **UNIDAD TEMATICA 4:**

Compuestos orgánicos: Introducción a las biomoléculas: hidratos de carbono, proteínas, lípidos y ácidos nucleicos

## **BIBLIOGRAFIA**

DEPAU-TONELLI-CAVALCHINO: “Elementos de física y química” – Ed. Plus Ultra – 9º edición

ESCUDER-LAUZURICA- PASCUAL- “Físico química” - Ed. Santillana - 1º Ed.

KALINOV – “El laboratorio y su Interpretación: Semiológica” - Ed. López librero – 2º ed.

“El Mundo de la química” – Ed. Océanos