



Ministerio de Cultura y Educación  
Universidad Nacional de San Luis  
Facultad de Química Bioquímica y Farmacia  
Departamento: Química  
Área: Qca General e Inorgánica

(Programa del año 2022)  
(Programa en trámite de aprobación)  
(Presentado el 02/09/2022 11:15:39)

### I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
INTRODUCCION A LA QUIMICA	PROF.EN FÍSICA	16/06	2022	2° cuatrimestre

### II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
OLIVELLA, MONICA SUSANA	Prof. Responsable	P.Asoc Exc	40 Hs
TALIO, MARIA CAROLINA	Responsable de Práctico	JTP Exc	40 Hs
VETTORAZZI, MARCELA CRISTINA	Responsable de Práctico	JTP Semi	20 Hs

### III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
Hs	2 Hs	2 Hs	Hs	4 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoría con prácticas de aula y laboratorio	2° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
08/08/2022	18/11/2022	15	60

### IV - Fundamentación

El curso de Introducción a la Química, aporta al alumno un conjunto de experiencias y conocimientos básicos útiles para relacionar procesos con la física en la enseñanza en el nivel medio. Desarrollo de técnicas para laboratorio: teoría y demostración experimental. Dispositivos químicos de uso cotidiano. Seguridad e Higiene en el laboratorio. Conservación de materiales y reactivos. Y a partir de seminarios con grupos de alumnos de otras carreras realizar prácticas pedagógicas.

### V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

Adquirir los conceptos y conocimientos básicos de Química a través de un tratamiento sistemático de los mismos. Se pretende que el alumno logre un manejo fluido de ciertos contenidos esenciales. Estos objetivos se logran a partir de actividades de aplicación del aprendizaje teórico y práctico. También seleccionar el material adecuado, el control de las condiciones de operación y las normas de seguridad e higiene necesarias para trabajar con alumnos en un laboratorio.

### VI - Contenidos

#### Tema 1

Riesgos y prevención de riesgos en el trabajo. Accidentes de trabajo, actos inseguros y condiciones inseguras. Normas fundamentales para la prevención de accidentes. Técnicas de seguridad e higiene del laboratorio recomendadas. Equipo de protección y seguridad que debe ser empleado dentro de los laboratorios.

#### Tema 2

Estudio de la materia. Propiedades: extensivas, intensivas, físicas y químicas. Estados de agregación de la materia.

Propiedades: extensivas, intensivas, físicas y químicas. Estados de agregación de la materia. Cambios de estados. Punto de ebullición. Punto de fusión. Sistema material. Definición. Clasificaciones. Definiciones de términos. Ejemplos de sistemas materiales.

#### Tema 3

Estructura de la materia. Átomo. Definición. Estructura. Núcleo y nube electrónica. Configuración electrónica. Niveles y subniveles de energía permitidos. Orbitales. Orden de energía real de los orbitales. Llenado de los orbitales. Tabla Periódica de los Elementos Químicos. Símbolo y nombre de los elementos. Distribución de los elementos en La Tabla Periódica. Grupos y Periodos. Elementos metálicos, semimetálicos y no metálicos. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica externa. Información que aporta la Tabla Periódica.

#### Tema 4

Nomenclatura: Clásica, moderna y actual. Formación de compuestos Binarios: Reacciones de combinación con hidrógeno: Hidruros Metálicos y no Metálicos. Hidrácidos. Reacciones de combinación con oxígeno: Oxidos básicos y Oxidos Ácidos (Anhídridos). Formación de compuestos Ternarios: Ácidos Oxácidos. Hidróxidos. Sales Neutras Binarias. Sales Neutras derivadas de Oxácidos. Sales ácidas derivadas de oxácidos

#### Tema 5

Reacciones químicas. Estequiometría: definición. Cálculos estequiométricos. Peso Atómico. Peso Molecular. Concepto de Mol. Número de Avogadro

#### Tema 6

Soluciones. Distintos tipos de soluciones. Solute y disolvente. Solubilidad y temperatura. Curvas de solubilidad. Aplicaciones. Relación soluto – disolvente: Densidad. Concentración. Unidades físicas y químicas. Fracción molar. Propiedades coligativas de las soluciones. Destilación, distintos tipos.

#### Tema 7

Reactivos químicos. Clasificación y almacenamiento. Normas generales para el manejo de sustancias químicas. Equipos de uso común en el laboratorio. Equipos básicos de laboratorio: balanza, estufa de secado, termorreguladores, muflas, planchas calefactores, centrifugas, otros equipos.

#### Tema 8

Electroquímica: Reacciones de óxido-reducción. Estados de oxidación. Ajuste de ecuaciones redox. Celdas galvánicas. Potenciales de electrodo. Corrosión: interpretación electroquímica.

## VII - Plan de Trabajos Prácticos

Se realizarán problemas sobre:

Símbolos. Fórmulas y ecuaciones químicas.

Tabla Periódica. Propiedades periódicas.

Estequiometría.

Soluciones.

Ecuaciones de óxido-reducción.

Laboratorios

1.- Material de laboratorio.

2.- Soluciones.

3.- Reacciones REDOX

## VIII - Regimen de Aprobación

Se aprobará la asignatura por promoción y en condición regular

Se tomarán dos parciales, con sus respectivas recuperaciones, los cuales deberán ser aprobados con el 70%. Para promocionar, ambos parciales se aprobarán con el 80%, pudiendo utilizar una de las recuperaciones para alcanzar dicha condición.

Esta actividad curricular puede rendirse en condición de LIBRE.

## IX - Bibliografía Básica

[1] - ATKINS- JONES, Principios de Química, 3era. ed. Ed. Panamericana - CHANG, G.M. Química, Ed. Mc Graw-hill, Interamericana. México

[2] -Curso básico seguridad y salud en el trabajo. La Habana. Cuba.

[3] - Guía de seguridad en el laboratorio. Universidad de Alcalá. España

[4] - Higiene y Sanidad Ambiental, 5: 132-137.

[5] - Manual de Seguridad e Higiene para los Laboratorios químicos y Biológicos. Ed UNSL

## X - Bibliografía Complementaria

## XI - Resumen de Objetivos

Se pretende que el alumno logre un manejo fluido de ciertos contenidos esenciales. Estos objetivos se logran a partir de actividades de aplicación del aprendizaje teórico y práctico. También seleccionar el material adecuado, el control de las condiciones de operación y las normas de seguridad e higiene necesarias para trabajar con alumnos en un laboratorio.

## XII - Resumen del Programa

Tema 1

Técnicas de seguridad e higiene del laboratorios recomendadas.

Tema 2

Estudio de la materia. Propiedades. Clasificaciones.

Tema 3

Estructura de la materia. Tabla Periódica de los Elementos Químicos.

Tema 4

Nomenclatura: Clásica, moderna y actual. Formación de compuestos.

Tema 5

Reacciones químicas. Estequiometría.

Tema 6

Soluciones. Distintos tipos de soluciones. Solubilidad. Propiedades coligativas de las soluciones.

Tema 7

Reactivos químicos. Clasificación y almacenamiento. Normas generales para el manejo de sustancias químicas.

Tema 8

Electroquímica: Reacciones de óxido-reducció

## XIII - Imprevistos

## XIV - Otros

### ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA

**Profesor Responsable**

Firma:

Aclaración:

Fecha: