



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 2023)
(Programa en trámite de aprobación)
(Presentado el 12/09/2023 10:23:33)

I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
QUIMICA	TEC. UNIV. EN MINERÍA	004/2 0-CD	2023	2° cuatrimestre

II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
GONZALEZ, ULISES ANDRES	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
CAMPOS, LUDMILA ESTEFANIA	Responsable de Práctico	JTP Semi	20 Hs
CRUCES, FLORENCIA	Responsable de Práctico	JTP Exc	40 Hs

III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
120 Hs	60 Hs	60 Hs	Hs	8 Hs

Tipificación	Periodo
C - Teoría con prácticas de aula	2° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
07/08/2023	17/11/2023	15	120

IV - Fundamentación

El programa de la materia se desarrolló en base a los contenidos mínimos que constan en los planes de estudio. Para su desarrollo se siguieron secuencias lógicas para la incorporación de los conocimientos que el estudiante necesita. Los temas que se cubren son generales y sirven de base para la complementación de otros para que el estudiante cuente con las herramientas necesarias para colaborar en la identificación y tratamiento de minerales.

V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

Generales

- Iniciar al estudiante en el estudio sistemático de los elementos químicos como componentes de las sustancias presentes en la naturaleza.
- Que el estudiante sea capaz de interrelacionar los conocimientos básicos de la química con el fin de poder comprender los procesos y métodos de extracción de los recursos minerales: metálicos y No metálicos.
- Desarrollar aplicaciones de los minerales en la producción de bienes de consumo.

Específicos

1. Conocer y estudiar términos del "lenguaje químico", nomenclatura básica y reforzar el manejo del sistema internacional de

unidades.

2. Estudiar y comprender la configuración electrónica, para predecir las Propiedades Periódicas de los elementos y las estructuras de los compuestos que éstos forman.
3. Reconocer los tres estados fundamentales de la materia y especificar sus principales propiedades y características.
4. Determinar fórmulas empíricas y moleculares. Trabajar con ecuaciones químicas irreversibles, basadas en su estequiometría
5. Conocer y utilizar las unidades de concentración físicas y químicas

VI - Contenidos

TEMA 1

Materia. Conceptos fundamentales. Propiedades. Mezclas y compuestos. Sistema material homogéneo y heterogéneo. Fase. Separación de fases. Elementos. Símbolos, fórmulas y nomenclatura. Peso atómico y molecular, Mol y ecuaciones químicas. Cálculos basados en ecuaciones químicas, estequiometría.

TEMA 2

Estructura de la materia. Átomo. Espectros atómicos. Modelos Atómicos. Números cuánticos. Orbitales atómicos. Orden de energía real de los orbitales. Llenado de los orbitales. Estructura electrónica de los átomos. La ecuación $A = Z + N$. Isótopos.

TEMA 3

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. Carácter oxidante o reductor de elementos químicos. Número Atómico (Z). Masa o Peso Atómico (PA). Electronegatividad (E). Potencial de Ionización (PI). Afinidad Electrónica (AE). Tamaño Atómico (Radio covalente y radio de Van der Waals). Distribución de los elementos en la corteza terrestre.

TEMA 4

Uniones químicas. Enlace iónica. Propiedades de los compuestos iónicos. Red cristalina. Minerales con unión iónica. Enlace covalente. Distintos tipos. Propiedades de los compuestos covalentes. Carácter iónico parcial de la unión covalente. Ejemplos de minerales. Enlace metálico. Fuerzas intermoleculares: dipolo dipolo; ión-dipolo; de dispersión; de Van der Waals y enlace de hidrógeno. Tipos de cristales: iónicos, covalentes, moleculares, metálicos y sólidos amorfos.

TEMA 5

Estados de la materia. Cambios de estado. Curvas de calentamiento y de enfriamiento. Estado gaseoso. Variables que lo definen. Ley de Boyle. Ley de Charles y Gay Lussac. Ecuación general del estado gaseoso. La constante "R" de los gases. Distintos valores. Gases reales. Ley de las presiones parciales de Dalton. Ley de difusión de Graham. Estado líquido. Presión de vapor. Puntos de ebullición. Tensión superficial. Viscosidad. Equilibrio líquido-vapor. Diagrama de fases. Estado sólido: Punto de fusión. Calor de fusión. Sublimación.

TEMA 6

Soluciones. Distintos tipos de soluciones. Soluteo 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. Ácidos y Bases de Bronsted. El pH: medida de la acidez. Ácidos y bases fuertes. Ácidos y Bases débiles. Cálculo de pH.

TEMA 7

Electroquímica. Reacciones de óxido-reducción. Estados de oxidación. Ajuste de ecuaciones redox. Celdas galvánicas. Potenciales de electrodo. Ecuación de Nernst. Corrosión: interpretación electroquímica. Protección anticorrosiva. Electrólisis. Leyes de Faraday. Conductividad eléctrica.

TEMA 8

Metalurgia. Procesos metalúrgicos. Hierro: minerales más comunes. Obtención: altos hornos. Tipos de aceros, aplicaciones. Cobre, Cinc, Aluminio, Plomo, Estaño: estado natural, propiedades, aplicaciones, aleaciones.

VII - Plan de Trabajos Prácticos

Trabajos prácticos de aula:

Se realizarán problemas de aplicación sobre:

- Símbolos, Fórmulas y nomenclatura.
- Reacciones químicas, factibilidad.
- Tabla Periódica. Configuración electrónica.
- Estequiometría.
- Soluciones.
- Ácidos y Bases - pH
- Reacciones de óxido-reducción.

VIII - Regimen de Aprobación

El estudiante deberá cumplir con el 80 % de asistencia a los Trabajos Prácticos de Aula.

Estudiantes Regulares: el estudiante deberá aprobar los dos parciales con el 60% en cada uno.

Recuperaciones: el estudiante tendrá dos recuperaciones por cada parcial.

Estudiantes Promocionales: Para acceder al parcial de promoción, el estudiante debe cumplir con el 80 % Asistencia a Clases Teóricas y Prácticas y la aprobación con el 80% en los dos exámenes Parciales con una recuperación en cada parcial.

IX - Bibliografía Básica

- [1] [1] ATKINS- JONES, Principios de Química, 3era. ed. Ed. Panamericana
- [2] [2] CHANG, G.M. Química, Ed. Mc Graw-hill, Interamericana. México
- [3] [3] MASTERTON SLOWINSKI, "Química General Superior", Ed. Interamericana.
- [4] [4] ANGELINI M. temas de Química General. Ed Eudeba
- [5] [5] BRADY HUMISTON, "Química Básica", Ed. Limusa
- [6] [6] T. ROSENQVIST, "Principles of Extractive Metallurgy", Ed. Mc Graw - Hill.
- [7] [7] MAHAN y MYERS, "Química Curso Universitario", Ed. Addison - Wesley

X - Bibliografía Complementaria

XI - Resumen de Objetivos

XII - Resumen del Programa

- Tema 1: Materia. Conceptos
- Tema 2: Estructura de la materia
- Tema 3: Tabla periódica
- Tema 4: Uniones químicas
- Tema 5: Estados de la materia
- Tema 6: Soluciones
- Tema 7: Electroquímica
- Tema 8: Metalurgia

XIII - Imprevistos

XIV - Otros

--

ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA	
	Profesor Responsable
Firma:	
Aclaración:	
Fecha:	