

c- Asistencia (75%)

Bibliografía

- 1- Chang, Raymond: "Química" , Buenos Aires, (Mac Graw – Hill), 1.999.
- 2- Atkins, P: " Química General" Buenos Aires,(Ediciones Omega), 1.995.
- 3- Sienko –Plane : "Química teórica y Práctica."
- 4- Schaum: "Series de problemas de química", Buenos Aires (MacGraw-Hill).
- 5- Ibarz, José " Problemas de Química General. Buenos Aires.Editorial Marín.,1.972.
- 6- Angelini, M Bulwik, " Temas de Química General",(Editorial Eudeba),1.995.
- 7- Cristóbal Valenzuela Calahorro, "Quimica General", Buenos Aires, (MacGraw-Hill), 1.999.
- 8- Barrow, Gordón, "Química General e Inorgánica",Buenos Aires, Editorial Reverti, l.96l.
- 9- Babor, Ibarz, "Química General Moderna",Buenos Aires, Editorial Marín, 1972.

.....

- Se permitirá que los alumnos debatan, contrasten sus ideas y reflexionen para que puedan establecer hipótesis que posteriormente puedan verificar.
- Se fomentará el trabajo en equipo con el fin de que incorporen con naturalidad algunas actitudes importantes tanto para su integración social como para su posible trabajo, ya sea científico o docente. Las actividades experimentales propuestas para ser realizadas en el laboratorio son un buen procedimiento para ello.
- Se orientará la elaboración de conclusiones por parte de los alumnos ayudándolos a que interpreten hipótesis y explicaciones sugeridas por el docente.

Actividades en clase

- ✓ En estas horas se desarrollarán los contenidos, con una introducción del tema, con el objeto de motivar a los alumnos y predisponerlos mentalmente para abordar y simular los temas, basándose siempre en los conocimientos que ya poseen en sus experiencias previas.
- ✓ Se desarrollarán los contenidos con máxima claridad expositiva y lenguaje sencillo pero utilizando términos científicos de uso eneludible. Luego se desarrollarán actividades con ejemplos de la vida diaria orientados a la Biología.

Horas extractase :

Se desarrollan actividades y resolución de problemas para aplicar los conocimientos teóricos adquiridos en las horas presenciales.

También se harán trabajos experimentales en el laboratorio con el fin de:

- introducir al alumno en las técnicas del trabajo de investigación, despertando la curiosidad e interés por este tipo de procesos.
- que los alumnos no repitan de memoria procesos o leyes sin sentido, sino que los aprendan por deducción propia y razonadas, a la vez que ellos mismos los demuestran con las experiencias realizadas en laboratorio.
- Que los alumnos aprendan a usar los elementos de laboratorio, reactivos, drogas, aparatos, etc.

Evaluación

Se evaluarán durante el curso de la materia: los Trabajos Prácticos de aula y de laboratorio con su respectivo informe. (100% de los Trabajos Prácticos).

Se realizará evaluación continua de proceso con autoevaluaciones, coevaluaciones y heteroevaluaciones.

La evaluación tiene formato de "Asignatura", con cursado presencial (75% de asistencia), evaluaciones parciales y evaluación final integrada por un tribunal.

Para obtener la regularidad deberá tener:

- a- aprobados los Trabajos Prácticos de aula y de laboratorio.
- b- Aprobados todos los parciales.

Procedimentales:

- ✓ Responsabilidad y respeto a la vida humana y a los seres vivos en general.
- ✓ Elaboración de modelos que ejemplifiquen la estructura de las moléculas.
- ✓ Formulación de preguntas y explicaciones provisorias.
- ✓ Realización de actividades experimentales en laboratorio .
- ✓ Estudio y expresión de concentración de soluciones reales.
- ✓ Recapitulación de información sobre diversos modelos atómicos y otras teorías científicas.
- ✓ Identificación de las transformaciones químicas e interpretación de sus ecuaciones.
- ✓ Resolución de ejercicios de aplicación de moles, número de moléculas, gases, soluciones, oxido – reducción, pH, etc.
- ✓ Investigación en material bibliográfico especializado.

Actitudinales:

- Acercamiento del conocimiento científico a situaciones reales de la vida.
- Uso adecuado del material de laboratorio, trabajando con orden y limpieza.
- Potenciamiento del trabajo individual y en grupo.
- Reconocimiento de la importancia de los modelos y su confrontación con los hechos empíricos.
- Valoración de los métodos de investigación como marco adecuado para avanzar en la comprensión de problemas y planteo de alternativas.

Estrategias metodológicas

- Se respetará la diversidad de los alumnos, ya que el grupo es muy heterogéneo en cuanto a los presaberes. No puede ser , por tanto, homogeneizante.
- Se partirá de los conocimientos que los alumnos tienen sobre el tema a introducir.
- Se tratará que los alumnos relacionen los nuevos conceptos entre sí con los ya adquiridos y con los de otras asignaturas como la Biología, Matemáticas, Física, Ciencias de la Tierra, etc.

UNIDAD IV : REACCIONES QUIMICAS Y ESTEQUIOMETRIA

Compuestos binarios: óxidos básicos y ácidos, hidrácidos, sales.

Compuestos ternarios : hidróxidos, oxácidos, sales neutras.

Compuestos cuaternarios: sales ácidas y básicas.

Ajuste de ecuaciones. Nomenclatura.

Estequiometría: problemas de relación de masas, volumen molar normal, número de moles y combinados. Composición centesimal.

UNIDAD V: SOLUCIONES

Solubilidad. Concentración de las soluciones. Expresiones cualitativas: diluídas, concentradas, saturadas, sobresaturadas.

Expresiones cuantitativas: físicas y químicas: normales y molares.

Propiedades coligativas: descenso de la presión de vapor, aumento ebulloscópico, descenso crioscópico, presión osmótica.

UNIDAD VI : CINETICA Y EQUILIBRIO QUIMICO

Cinética química. Velocidad de reacción. Factores que modifican la velocidad de reacción. Ecuación cinética. Interpretación cinético – molecular de las reacciones químicas. Equilibrio químico. Ley de equilibrio químico. Constante de equilibrio.

Principio de Le Chatelier. Factores que modifican las concentraciones en equilibrio.

Electrolitos: tipos. Disociación del agua. Equilibrio iónico. pH: concepto. Indicadores. Importancia.

UNIDAD VII : OXIDACION – REDUCCION

Oxidación y reducción. Método del Ión – Electrón. Concepto de número de oxidación. Reglas para su cálculo. Resolución de ejercicios en medio ácido, alcalino y neutro.

Energía de las reacciones químicas. Calor de reacción. Entalpía. Cambio entálpico de formación , de combustión , de unión o enlace. Ley de Lavoisier y Laplace. Ley de Hess. Ejercicios.

UNIDAD VIII : METALES Y NO METALES

Metales : Sodio, Litio, Potasio, Magnesio, Calcio, Cromo, Hierro, Cobre y Zinc.

No Metales : Azufre, Fósforo, Iodo, Cloro, Fluor, Oxígeno, Hidrógeno, Carbono, Nitrógeno.

Estado natural, propiedades físicas y químicas. Importancia biológica de cada uno.

- Usar diferentes técnicas de laboratorio para identificar y separar sustancias.
- Estudiar críticamente el efecto de los productos químicos sobre la salud, la calidad de vida y el medio ambiente.
- Valorar la capacidad de la Ciencia para dar respuesta a las necesidades de la humanidad mediante los productos químicos, alimentos, medicinas, etc.

Contenidos

Conceptuales

UNIDAD I: MATERIA Y LEYES QUIMICAS

Materia, masa, peso. Materia y energía. Propiedades de la materia. Estados de agregación de la materia. Cambios de estado.

Sistemas materiales: homogéneos y heterogéneos. Separación y fraccionamiento de fases. Soluciones. Sustancias puras.

Reacción química: combinación y descomposición. Elemento químico. Alotropía. Clasificación de los elementos.

Reconocimiento del material de laboratorio: descripción, usos, experiencias.

Leyes químicas: ley de conservación de masas, ley de proporciones constantes, ley de proporciones múltiples. Atomo y molécula. Teoría molecular de Avogadro. Peso atómico y molecular. Número de Avogadro. Volúmen Molar Normal.

Estado gaseoso: ley de gases: Boyle – Mariotte, Gay – Lussac. Ley general de un gas ideal. Ecuación de estado. Ley de Dalton de las presiones parciales. Teoría Cinética de gases. Gases reales. Ecuación de Van der Waals. Resolución de problemas.

UNIDAD II : ESTRUCTURA DE LA MATERIA

Atomo: definición, estructura, partículas subatómicas fundamentales. Número másico y Número atómico. Modelo de Bohr. Modelo atómico actual. Configuración electrónica. Modelo mecánico – cuántico del átomo.

Tabla Periódica de los Elementos : descripción, grupos y períodos. Ley periódica.

Relación de la Tabla Periódica con la estructura atómica. Radio atómico, electronegatividad, carácter metálico. Importancia de la Tabla Periódica. Isótopos. Isóbaros.

UNIDAD III: UNIONES QUIMICAS

Tipos de uniones químicas. Concepto de ión, anión y catión. Teoría del octeto de Lewis. Unión iónica, covalente, covalente dativa, Moléculas polares y no polares.

Unión puente Hidrógeno y metálica. Resolución de ejercicios.



Instituto "San Pedro Nolasco"
José F. Moreno 1751 Cdad.

Tel: 4251035

Espacio curricular: QUÍMICA GENERAL E INORGÁNICA

Formato: ASIGNATURA

Carrera PROFESORADO en BIOLOGIA

Curso: 1º AÑO

Profesor/a: DRA. RAQUEL M. SAMMARTINO

Nº de horas:

Totales

112

Semanales:

8

Ciclo lectivo : 2007

Correlatividades: para cursar con Ciencias de la Tierra y Microbiología y Didáctica de las Ciencias Naturales (E.G. B.3).

Para cursar y acreditar: Biología molecular y Celular.

Para acreditar: Bioestadística , y Epistemología de las Ciencias Naturales

Fundamentación

Como la Ciencia es una construcción humana y se parte de la observación que la Naturaleza y/o la experiencia ha brindado, es necesario a través de la Química, describir e interpretar las leyes que rigen a los fenómenos naturales a fin de predecir lo desconocido y experimentar sobre lo conocido, enfatizando el conocimiento de la dinámica del cambio químico.

Este espacio curricular tiene relación directa con la Biología General, Matemáticas, Física y Ciencias de la Tierra.

Objetivos generales

- Introducir a las Ciencias Básicas en la formación de profesores de Biología con el fin de proporcionar una formación integral en el área de Ciencias Naturales, interactuando entre los contenidos de las distintas disciplinas, para integrar los diferentes contenidos conceptuales.
- Aplicar el método científico a la resolución de problemas.