



QUIMICA GENERAL I

CARRERA: LICENCIATURA EN EDUCACIÓN DE CIENCIAS BÁSICAS Y SUS TECNOLOGÍAS

I. IDENTIFICACION

- | | |
|------------------------------|-----------|
| 1. Código | : 22C |
| 2. Horas semanales de clases | : 5 |
| Teóricas | : 3 |
| Prácticas | : 2 |
| 3. Crédito | : 4 |
| 4. Pre-requisito | : Ninguno |

II. JUSTIFICACION

Siendo la Química una ciencia que se ocupa de todo lo concerniente a la materia, propiedades y cambios físicoquímicos y la variación de energía que acompañan a estos procesos; constituye una de las bases para que el futuro docente de Ciencias Básicas observe estas interrelaciones surgidas entre materia y energía en la naturaleza, para comprender, explicar y aplicar a las diversas experiencias surgidas en la vida diaria.-

La Química General proporciona el sustento teórico y práctico necesario para que el alumno consolide y amplíe sus conocimientos sobre la forma en que interactúan materia y energía para utilizarla como recurso cognoscitivo en otras ramas de la Química o sirva como instrumento tecnológico a otras Ciencias y como medio de discernimiento para fortalecer sus valores y como instrumento pedagógico.

III. OBJETIVOS

1. Interpretar la manera en que interactúan la materia y la energía.
2. Comprender la estructura y componentes de la materia.
3. Describir la forma que se enlazan los átomos, para representar las partículas mediante fórmulas.
4. Aplicar las leyes de la composición de la materia y de las reacciones químicas.
5. Identificar las características y propiedades de los diversos estados físicos de la materia.
6. Representar las diversas expresiones de concentración en las soluciones.
7. Adquirir habilidad en el manejo de los materiales y equipos de laboratorio.

IV. CONTENIDO

A. UNIDADES PROGRAMÁTICAS

1. Introducción a la Química General.
2. Estructura Atómica
3. Enlace Químico



PLAN 2010

4. Estequiometría
5. Estados físicos de la materia y sus cambios.
6. Soluciones

B. DESARROLLO DE LAS UNIDADES PROGRAMATICAS

1. Introducción a la Química General

- 1.1. Química: Objeto, bases, soporte de otras ciencias, evolución, ramas
- 1.2. Conceptos básicos:
 - 1.2.1. Materia. Sustancia. Compuesto. Elemento. Mezclas, Propiedades
 - 1.2.2. Energía. Tipos. Manifestaciones interconvertibles. Calor. Temperatura. Unidades
- 1.3. Métodos generales de las ciencias experimentales.
 - 1.3.1. Observación y experimentación
 - 1.3.2. Ley. Hipótesis. Teoría.
 - 1.3.3. Modelos.

2. Estructura Atómica.

- 2.1. Estructura nuclear y propiedades derivadas:
 - 2.1.1. Antecedentes históricos.
 - 1.5.1.1. Naturaleza eléctrica de los átomos.
 - 1.5.1.2. Modelos atómicos
 - 2.1.2. Constitución del núcleo.
 - 2.1.3. Número atómico.
 - 2.1.4. Número másicos y masas isotópicas.
- 2.2. Estructura electrónica y propiedades periódicas.
 - 2.2.1. Electrones del átomo.
 - 1.6.1.1. Números cuánticos.
 - 1.6.1.2. Configuración electrónica.
 - 1.6.1.3. Principio de exclusión de Pauli. Regla de Hund. Magnetismo. Principio de Aufbau
 - 2.2.2. Propiedades periódicas.
 - 1.6.2.1. Energía de ionización.
 - 1.6.2.2. Afinidad electrónica.
 - 1.6.2.3. Tamaño Radio atómico y radio iónico.
 - 1.6.2.4. Electronegatividad.

3. Enlace Químico.

- 3.1. Uniones interatómicas.
- 3.2. Enlace iónico o electrovalente.
 - 3.2.1. Enlace covalente.
 - 3.2.1.1. Normal.
 - 3.2.1.1.1. Naturaleza del enlace, Orbitales moleculares.
 - 3.2.1.1.2. Fórmulas estructurales de Lewis.
 - 3.2.1.1.3. Hibridación.
 - 3.2.1.1.4. Electronegatividad y Polaridad. Momentos Dipolares.
 - 3.2.1.2. Coordinado.
 - 3.2.1.2.1. Características.



UNIVERSIDAD NACIONAL DE ASUNCIÓN
FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES
DEPARTAMENTO DE FORMACIÓN DOCENTE

PLAN 2010

3.2.1.2.2. Geometría.

- 3.3. Enlace Metálico.
- 3.4. Uniones intermoleculares.
 - 3.4.1. Tipos. Propiedades físicas, relación con la Estructura.
 - 3.4.1.1. Fuerzas dipolares.
 - 3.4.1.2. Puentes de hidrógeno.
 - 3.4.1.3. Fuerzas Dispersión

4. Estequiometría

- 4.1. Leyes y Cálculos Químicos
 - 4.1.1. Principios y leyes.
 - 4.1.1.1. La conservación de la masa.
 - 4.1.1.2. La composición definida.
 - 4.1.1.3. La teoría atómica de Dalton.
 - 4.1.1.4. Las proporciones múltiples.
 - 4.1.2. Pesos atómicos y una. Mol. Número de Avogadro. Peso fórmula. Molecular.
- 4.2. Notación y nomenclatura.
 - 4.2.1. Combinaciones binarias
 - 4.2.2. Combinaciones terciarias
 - 4.2.3. Combinaciones complejas
- 4.3. Fórmulas
 - 4.3.1. Mínima.
 - 4.3.2. Molecular.
 - 4.3.3. Porcentual.
- 4.4. Estequiometría de las reacciones químicas.
 - 4.4.1. Reacciones de Composición
 - 4.4.2. Reacciones de Descomposición
 - 4.4.3. Reacciones de doble Descomposición
 - 4.4.4. Reacciones de Desplazamiento
 - 4.4.5. Reacciones de Oxidación - Reducción
 - 4.4.6. Reactivo limitante.
 - 4.4.7. Rendimiento de reacción.
 - 4.4.8. Ejercicios sobre estequiometría de las reacciones.

5. Estados Físicos de la materia y sus cambios.

- 5.1. El estado gaseoso.
 - 5.1.1. Propiedades de los gases.
 - 5.1.1.1. Volumen.
 - 5.1.1.2. Temperatura.
 - 5.1.1.3. Presión.
 - 5.1.2. Leyes de los gases.
 - 5.1.2.1. Ley de Boyle.
 - 5.1.2.2. Ley de Charles.
 - 5.1.2.3. Ley de Dalton o de las presiones parciales.
 - 5.1.2.4. Ley de Gay – Lussac o de los volúmenes reaccionantes.
 - 5.1.2.5. Principio de Avogadro.
 - 5.1.2.6. Ley de Graham de la difusión.
 - 5.1.3. Volumen molar.
 - 5.1.4. Movimiento Browniano.



UNIVERSIDAD NACIONAL DE ASUNCIÓN
FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES
DEPARTAMENTO DE FORMACIÓN DOCENTE

PLAN 2010

- 5.1.5. Ecuación de estado.
- 5.1.6. Teoría cinética de los gases. Postulados.
- 5.2. El estado sólido.
 - 5.2.1. Propiedades de los sólidos cristalinos.
 - 5.2.2. Determinación de la estructura de los sólidos.
 - 5.2.3. Retículo espacial.
 - 5.2.3.1. Celda unidad.
 - 5.2.3.2. Sistemas cristalinos.
 - 5.2.4. Empaquetamiento de los átomos.
 - 5.2.4.1. Huecos octaédricos y tetraédricos.
 - 5.2.4.2. Número de coordinación-
 - 5.2.4.3. Determinación de la cantidad de átomos por celda unidad en el sistema cúbico.
 - 5.2.5. Tipos de sólidos.
 - 5.2.6. Imperfecciones en el estado sólido.
- 5.3. El estado líquido y los sólidos amorfos.
 - 5.3.1. Propiedades de los líquidos.
 - 5.3.1.1. Presión de vapor.
 - 5.3.1.2. Punto de ebullición.
 - 5.3.2. Sólidos amorfos.
 - 5.3.3. Coloides.
 - 5.3.4. Dispersión de la luz por los coloides. Efecto Tyndall.
 - 5.3.5. Gráficos de calentamiento.
 - 5.3.6. Gráficos de enfriamiento.
 - 5.3.7. Presión de vapor de los sólidos.
 - 5.3.8. Diagrama de fases.
- 6. Soluciones.**
 - 6.1. Mezclas homogéneas
 - 6.2. Tipos de soluciones.
 - 6.2.1. Soluciones sólidas.
 - 6.2.2. Soluciones líquidas.
 - 6.2.3. Soluciones gaseosas.
 - 6.3. Solubilidad: Factores que lo afectan.
 - 6.3.1. Naturaleza del disolvente.
 - 6.3.2. Naturaleza del soluto.
 - 6.3.3. Efecto de la temperatura.
 - 6.3.4. Efecto de la presión.
 - 6.4. Propiedades coligativas de las soluciones.
 - 6.4.1. Presión osmótica.
 - 6.4.2. Descenso crioscópico.
 - 6.4.3. Ascenso ebulloscópico.
 - 6.4.4. Descenso de la presión de vapor
 - 6.5. Concentración de soluciones.
 - 6.5.1. Centesimal o porcentual.
 - 6.5.2. Molar y molal.
 - 6.5.3. Normal.
 - 6.5.4. Fracción molar.
 - 6.5.5. ppm o mg/l.
 - 6.6. Calor de reacción. Entalpía.



PLAN 2010

V. METODOLOGIA

La metodología utilizada en la Cátedra es:

- Exposición simple y asistida.-
- Practica de laboratorio.-
- Resolución de problemas.-
- Seminario.-
- Observación
- Investigación Bibliográfica.

VI. ACTIVIDADES

Los alumnos realizarán las siguientes prácticas de laboratorio:

1. Normas de seguridad en el laboratorio.
2. Equipamiento básico de laboratorio.
3. Mechero y operaciones con vidrio.
4. Purificación de un producto comercial.
5. Determinación de la fórmula de un hidrato.
6. Estequiometría de reacción.
7. Hidrógeno, oxígeno. Preparación y estudio de sus propiedades.
8. Estructura de los átomos
9. Soluciones.
10. Calor de reacción.

VII. MEDIOS AUXILIARES

1. Textos impresos
 - Libros de consulta.
 - Manuales de estudio.
 - Guías de trabajo de laboratorio.
2. Material audiovisual
 - Multimedia.
 - Proyector de transparencias.
 - Videos.
3. Equipos experimentales de laboratorio.

VIII. EVALUACION

- Las evaluaciones se llevarán a cabo conforme al Reglamento vigente de la Fa.C.E.N.



IX. BIBLIOGRAFIA

BÁSICA

BROWN, T. L. 1998. Química: ciencia central. 7ª. Ed. México, MX: Prentice Hall Hispanoamericana. 991 p.

BRADY, J. E. ; HUMISTON, G. E. 1981. Química general. San Pablo, BR: Libros Técnicos y científicos. 572 p.

CHANG, RAYMOND. 2002. Química general. 7a. ed. México, MX: Mc Graw Hill. 1020 p.

MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J.; STANITSKI, C. L. 1989. Química general superior. 6a. ed. México, MX: Mc Graw Hill. 991 p.

RAYMOND E., DAVID; M. LARRY PECK. 1999. Química general. 5ª. Ed. Madrid, ES: Mc Graw Hill. 1121 p.

UMLAND, J. ; BELLAMA, J. 2000. Química general. 3ª ed. México, MX: Thomson .- Learning. 1040 p.

WHITTEN, K. W. 1999. Química general. 5a ed. Madrid, ES: Mc Graw Hill. 1121p.

PETRUCCI, R. H. 1986. Química general. New York, US: Addison – Wesley Iberoamericana. 692 p.

SORUM, C. H. 1975. Química general. Bilbao, ES: URMO. 736 p.

COMPLEMENTARIA

BURNS, R. 1996. Fundamentos de química. 2ª. Ed. México, MX: Prentice Hall. 704 p.

DICKERSON, R. E.; GRAY, H. B. ; HAIGHT, G. P. 1980. Principios de química. Barcelona, ES: Reverté. 568 p.

GARZON, G. G. 1991. Fundamentos de Química General: con manual de laboratorio. México, MX: Mc Graw Hill. 472 p.

HILL J., KOLD D. 1999. Química para el nuevo milenio. 8ª. Ed. México, MX:



UNIVERSIDAD NACIONAL DE ASUNCIÓN
FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES
DEPARTAMENTO DE FORMACIÓN DOCENTE

PLAN 2010

Prentice Hall. 704 p.

KOTZ C., JOHN.; TREICHEL M., PAUL. 2003. Química y reactividad
química. 5ª. Ed. México, MX: Thomson. 1127 p.

MAHAN, B.M.; MYERS, R. J. 1990. Química curso universitario. 4ª. Ed. New
York, US: Iberoamericana. 950 p.