

FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES

DEPARTAMENTO: Química Inorgánica, Analítica y Química Física

ASIGNATURA: **Química General e Inorgánica(I), curso B**

CARRERA: 1) Licenciatura en Biología y Física con carácter obligatorio

DURACION: Cuatrimestral

HORAS DE CLASE:	a) Teóricas	b) Problemas	
	c) Laboratorio	d) Seminario	Total

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: No tiene

PROGRAMA

1.- ESTRUCTURA ATÓMICA- Breve reseña de los hechos científicos más importantes que llevaron al desarrollo de la teoría actual. Partículas elementales: electrón, protón, neutrón. Número atómico y másico. Nucleidos, isótopos, isóbaros. Modelos atómicos de Thomson, Rutherford y Bohr. Teoría cuántica. Principio de incertidumbre. Números cuánticos. Principio de exclusión de Pauli. Orbitales atómicos. Configuraciones electrónicas. Principio de construcción ordenada de la tabla periódica. Clasificación de los elementos en función de sus configuraciones electrónicas. Ubicación de elementos en la tabla periódica.

2.- UNIONES QUÍMICAS- Propiedades periódicas. Radios atómicos. Energía de ionización. Energía de unión electrónica. Electronegatividad: escalas. Unión iónica. Energía reticular de los compuestos iónicos. Propiedades. Unión covalente. Orbitales moleculares. Sólidos covalentes, y cristales moleculares. Propiedades de los compuestos covalentes. Contribución iónica a la unión covalente. Momento dipolar. Hibridación. Unión metálica: propiedades. Uniones intermoleculares.

3.- TERMODINÁMICA I- Sistema. Clasificación. Estado de un sistema. Cambios de estado. Energía, propiedades, unidades. Calor y Trabajo. Energía interna. Primer principio de la termodinámica. Funciones de estado. Calor a volumen constante y a presión constante. Capacidad calorífica y calor específico. Procesos isotérmicos, adiabáticos, isobáricos e isocóricos. Experiencia de Joule. Procesos reversibles e irreversibles. Entalpía. Entalpía "standard". Relación entre C_p y C_v . Variación de C_p con la temperatura. Termoquímica. Calores de reacción. Entalpías de formación y de reacción. Calor de combustión. Calores de disolución. Cambios de fases y modificaciones alotrópicas. Leyes de la termoquímica: Lavoisier y Hess. Energía de enlace. Efecto de la temperatura sobre el calor de reacción: ecuación de Kirchoff. Determinación experimental de los cambios entálpicos. Calorimetría.

ms
K

4.-TERMODINAMICA II- Procesos espontáneos y no espontáneos. Relación con reversibilidad. Concepto de entropía. Segundo principio de la termodinámica. La entropía como criterio de espontaneidad. Energía libre de Gibbs. Trabajo útil. La energía libre como criterio de espontaneidad.

5.-EQUILIBRIO DE FASES- Cambios de estados de agregación. Ecuación de Clapeyron-Clausius. Presión de vapor. Equilibrio sólido-líquido-vapor. Diagrama de fases de sustancias puras. Regla de las fases. Soluciones. Ley de Raoult. Ley de Henry. Soluciones ideales y no ideales. Propiedades coligativas.

6.-EQUILIBRIO QUIMICO- Reversibilidad. Ley de acción de masas. Relación entre energía libre y constante de equilibrio. Cálculo de la variación de energía libre para una reacción química a partir de presiones o concentraciones. Expresión de la constante de equilibrio K_p , K_c . Principio de Le Chatelier. Equilibrio homogéneo gaseoso (con cambio y sin cambio en el número de moles) Equilibrio heterogéneo gas-sólido. Dependencia de la constante de equilibrio con la temperatura. Ecuación de van't Hoff.

7.-EQUILIBRIO IONICO- Electrolitos. Propiedades coligativas de electrolitos. Factor i de van't Hoff.

a) Equilibrio de solubilidad: solubilidad. Soluciones saturadas, sobresaturadas y no saturadas. Sólidos iónicos poco solubles en agua. Constante del producto de solubilidad. Mezcla de dos soluciones. Efecto de ion común. Separación de compuestos por precipitación.

b) Equilibrio ácido base: Teoría de ácidos y bases: Arrhenius y Bronsted. Ionización del agua. Producto iónico. Concepto de pH , pOH y pK_w . Escala de pH . Fuerza de ácidos y bases. Cálculo de pH de soluciones de ácidos fuertes y de bases fuertes. Influencia de la concentración. Balances de masa y carga. Ácidos y bases débiles. K_a y K_b . Ecuaciones generales y expresiones y expresiones aproximadas. Influencia de la concentración en el grado de disociación. Sales. Concepto de "hidrólisis". Casos: Sal proveniente de AF/BF , AD/BF , AF/BD , AD/BD . Ecuaciones generales y aproximadas. Soluciones reguladoras de pH . Ecuación de Henderson-Hasselbach. Condiciones de validez. Aplicaciones de soluciones reguladoras. Ácidos polipróticos.

8.-ELECTROQUIMICA- Reacciones óxido-reducción. Número de oxidación. Reglas. Balance por ion electrón. Celdas electrolíticas. Leyes de Faraday. Celdas galvánicas. Energía libre y fuerza electromotriz. Ecuación de Nernst. Escala de potenciales. Electrodo normal de hidrógeno. Cálculo de potenciales normales. Cálculo de constantes de equilibrio.

9.-CINETICA QUIMICA- Velocidad de reacción. Orden de reacción. Molecularidad. Ecuaciones cinéticas. Constantes de velocidad. Métodos para determinar orden de reacción. Primer orden. Segundo orden. Ejemplos. Teoría de las velocidades de reacción. Energía de activación. Ecuación de Arrhenius. Teoría de colisiones. Teoría de complejo activado. Catálisis. Propiedades de los catalizadores. Catálisis homogénea y heterogénea. Enzimas.

10.-QUIMICA NUCLEAR- Nucleido. Clases de nucleidos. Radiaciones radiactivas. Ley de desintegración radiactiva. Actividad. Periodo de semidesintegración. Formas de desintegración. Reacciones nucleares. Series radiactivas. Radiactividad artificial. Isótopos marcados y su aplicación.

MND
K

11.-ESTUDIO DE LOS GRUPOS PRINCIPALES DE LA TABLA PERIODICA-
Hidrógeno: Obtención, propiedades, compuestos principales. Oxígeno
obtención, propiedades, compuestos principales. Agua y agua oxigenada.
Halógenos: estado natural, obtención, compuestos principales. Azufre:
estado natural, obtención, compuestos principales. Nitrógeno y Fósforo:
estado natural, obtención, compuestos principales. Carbono y Silicio:
estado natural, obtención, compuestos principales. Gases nobles. Metales
alcalinos: obtención, propiedades, compuestos principales. Metales
alcalino-térreos: obtención, propiedades, compuestos principales. Aluminio,
Estaño, Plomo: estado natural, obtención y propiedades. Metales de
transición: estado natural, obtención y compuestos más importantes.

BIBLIOGRAFIA

Bibliografía General

- 1.- Brescia, Ahrens-Fundamentos de química 1945
- 2.- E. Mahan- Química Universitaria 1977

Bibliografía especial

- 1.- J. Butlér-Cálculos de pH y de solubilidad 1968
- 2.- Gould-Química Inorgánica 1958
- 3.- Cotton, Wilkinson-Química Inorgánica Básica. 1984

Fecha: 30 DIC. 1986

Firma Profesor:

Lic. Marta Silao

Aclaración firma:

Lic. Carlos Benítez

Firma Director:

Dr. ROBERTO J. FERNANDEZ PRIN
Aclaración firma: Director Interino
Dpto. Qc'a. Inorg. Anal. y Qc'a. Fís.