

## FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES

DEPARTAMENTO: Química Inorgánica, Analítica y Química FísicaASIGNATURA: Química General (Lic. en Química y Geología)CARRERA: Licenciatura en Ciencias QuímicasORIENTACION: Ciclo Básico

PLAN: 1982

CARACTER: ObligatorioDURACION DE LA MATERIA: Cuatrimestral

HORAS DE CLASE: a) Teóricas 5hs. b) Problemas 4hs.

(semanales) c) Laboratorio 9hs. d) Seminario -hs. e) Totales 18hs.

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: No tienePROGRAMA

- 1.- Termodinámica Química. Temperatura, Calor y Trabajo. Definiciones, unidades, medición y convenciones. Equivalencia con otras formas de energía. Unidades. Sistema Internacional. Estado de un sistema y variables asociadas. Primer principio de la Termodinámica. Energía interna. Trabajo. Entalpía. Propiedades. Termoquímica. Calor de reacción. Leyes de la Termoquímica. Aplicaciones. Cambios físicos y químicos. Cálculos. Calorimetría. Diagramas entálpicos, ciclos. Segundo principio de la Termodinámica. Reversibilidad. Entropía y desorden. Espontaneidad de los procesos. Energía libre. Estados de referencia. Tercer principio de la Termodinámica. Aplicaciones.
- 2.- Estados de agregación de la materia. Casos. Teoría cinética de los gases ideales. Curvas de distribución energética molecular. Influencia de la temperatura. Ecuación de estado. Gases reales. Ecuación de Van der Waals. Ecuaciones de virial. Efecto Joule Thompson. Diagrama de Andrews. Estados críticos. Estados correspondientes. Líquidos. Presión de vapor. Concepto dinámico. Diagrama  $p=f(T)$ . Ecuación de Clausius Clapeyron. Aplicaciones. Sólidos cristalinos. Ordenamiento, celda unitaria, sistemas cristalinos. Cristales iónicos, covalentes y metálicos. Estado coloidal. Definiciones generales. Clasificación. Propiedades.
- 3.- Disoluciones. Solubilidad, clases diagramas. Propiedades y cálculos. Propiedades coligativas, descenso de la presión de vapor. Descenso ebulloscópico, descenso crioscópico, presión osmótica. Ley Raoult. Casos diversos. Sistemas ideales y no ideales. Solutos fijos normales en solventes volátiles. Determinación de pesos moleculares. Solutos fijos no normales, coeficiente de Van't Hoff. Soluciones de gases en líquidos. Ley de Henry. Soluciones de líquidos en líquidos. Líquidos totalmente miscibles. Sistemas ideales y soluciones. Destilación. Líquidos parcialmente miscibles, diagramas. Líquidos no miscibles, ejemplos. Equilibrio entre fases. Regla de las fases de Gibbs. Diagramas y ejemplos. Sistemas condensados. Equilibrio sólido-líquido. Eutecticos. Curvas de enfriamiento. Diagramas. Análisis térmico.

RD  
DR. R. M. RODRIGUEZ PARRA  
DCA. INORGANICA, ANALITICA Y QUIMICA FISICA

- 4.- Equilibrio Químico. Reacciones reversibles. Concepto de equilibrio dinámico. Ley de masas activas. Constantes de equilibrio. distintas formas de expresión en función de las concentraciones y las presiones parciales. Equilibrios en sistemas homogéneos y heterogéneos. Equilibrios simultáneos. Principio de Le Chatelier. Aplicaciones. Efecto de la presión y la temperatura sobre el equilibrio. Equilibrio y energía libre.
- 5.- Electroquímica. Electrólisis, leyes y su significado. Constante de Faraday. Resistencia eléctrica y conductancia de soluciones de electrolitos. Definiciones. Celdas de conductividad específica y equivalente. Caso límite. Puente de medición. Clasificación de los electrolitos. Ley de dilución de Ostwald. Factor de Van't Hoff y grado de disociación. Ley de Kohlrausch. Teoría de la conductividad: electrolitos débiles. Movilidad de los iones. Número de transporte. Mediciones conductimétricas.
- 6.- Equilibrio iónico en solución. Ácidos y bases. Teorías de Arrhenius, Bronsted, Lowry y de Lewis. Análisis comparativo de las mismas. Equilibrio ácido-base. Autoionización del agua. Producto iónico del agua. Determinación de Kw.. Ácidos y Bases fuertes. Operador p=log. Aplicaciones: pH y pOH y escalas de acidez-alcalinidad. Neutralización. Ecuaciones iónicas. Balances de carga y masa. Ácidos y bases débiles. Constantes de ionización. Reglas de Pauling sobre fuerzas de ácidos. pH y grado de disociación electrolítica. Hidrólisis de sales. Casos diversos. Soluciones reguladoras. Mecanismos de regulación. Cálculos. Producto de solubilidad. Efecto de ión común. Titulaciones ácido-base. Curvas de titulación. Cálculos.
- 7.- Pilas electroquímicas. Reacciones de oxidación-reducción. Semi-reacciones. Método de ión electrón para balancear ecuaciones. Diseños de pilas, circuitos y esquemas. Electrodo. Tipos. Electrodo de referencia. Sistemas dobles redox. Fuerza electromotriz de pilas. Medición. Método de oposición de Poggendorf. Potencial normal de un electrodo. Serie electromotriz. Convenciones. Ecuación de Nernst. Cálculo de la F.E.M. de pilas. Espontaneidad de las reacciones redox. Energía libre asociada. Determinación potenciométrica del pH. Cálculos.
- 8.- Cinética Química. Velocidad de reacción. Ecuación cinética. Orden de reacción. Velocidad específica. Determinación de orden de una reacción. Reacciones de 1º y 2º orden. Teoría de colisiones. Coordenada de reacción. Energía de activación. Teoría del complejo intermedio. Influencia de la temperatura sobre la velocidad de reacción. Ecuación de Arrhenius. Catálisis. Ejemplos. Mecanismos Fotoquímica, leyes.
- 9.- Estructura Atómica. Modelo atómico actual. Antecedentes. Número atómico y número másico. Peso atómico. Isótopos de isóbaros. Estructura electrónica. Niveles de energía. Energía de ionización. Subniveles y orbitales atómicos. Números cuánticos. Principio de exclusión de Pauli. Probabilidad y materia.
- 10.- Radioquímica. Radioactividad. Cinética de las desintegraciones nucleares. Leyes de desplazamiento. Series radioactivas. Partículas subatómicas. Núclidos. Isómeros nucleares. Reacciones nucleares. Clasificación. Procesos nucleares de fusión y fisión.

JR. R. H. RODRIGUEZ PAREDES  
 DIRECTOR DEPTO. DE QUÍMICA  
 DCA. INDR. ANAL. Y QCA

BIBLIOGRAFIA

Mahan - "Química Universitaria"

Glasstone - "Elementos de Química Física".

Brescia y otros - "Elementos de Química Inorgánica".

Fecha: MARZO DE 1983

Firma del Profesor:

aclaración de firma: F. H. A. MARIN  
MIRÓRES.

Firma del Director:

aclaración de firma:

DR. R. H. RODRIGUEZ PASQUES  
DIRECTOR DEPTO.  
DCA. INORG. ANA. Y DCA. FIS.