



PROGRAMA PARA Sexto AÑO - QUIMICA IV - 2011

Especialidad Ciencias Exactas, Diseño y Tecnología

PRIMERA PARTE:

1.

- 1.1. Sistemas materiales y leyes ponderables. Teoría atómica de Dalton. Comportamiento de los gases y leyes. Hipótesis de Avogadro: el mol, peso atómico y peso molecular. Ecuaciones químicas. Cálculos estequiométricos. Nomenclatura química.
- 1.2. Electrones, protones, neutrones: el núcleo.
Modelos atómicos de Thomson y de Bohr. Elementos de la teoría moderna. Clasificación periódica de los elementos. Números cuánticos y configuración electrónica de los elementos, propiedades periódicas. Uniones químicas, distintos tipos de enlace. Breve referencia a la geometría molecular. La unión hidrógeno.
- 1.3. Numero de oxidación y nomenclatura química inorgánica.
Oxido reducción. Numero de oxidación. Jerarquía de los números de oxidación. Nomenclatura química de los compuestos inorgánicos. Compuestos binarios. Numeral de stock. Compuestos ternarios. Compuestos cuaternarios.
- 1.4. Estados de la materia.
Nociones de fuerzas intermoleculares. Descripción microscópica de los estados gaseoso, líquido y sólido en relación con sus propiedades macroscópicas. Transiciones de fases.
- 1.5. Efectos energéticos y velocidad de las reacciones químicas.
Calores de reacción. Exotermicidad y endotermicidad. Relación entre el contenido calórico y los enlaces químicos. Ley de la constancia de la suma de los calores Hess. Cálculo de los calores de reacción nociones elementales de la termodinámica química. Elementos de cinética química. Reacciones instantáneas. Reacciones lentas y reacciones que constan de varios pasos. Factores que afectan la velocidad de una reacción.
- 1.6. Equilibrio químico. Equilibrio de solubilidad. Acidos y bases. reacciones reversibles y equilibrio químico. Concepto de equilibrio dinámico. Enfoque cinético de la ley del equilibrio químico. Factores que afectan los equilibrios químicos. Principio de Le Chatelier. Solubilidad y electrolitos. Molaridad y concentración de las soluciones. Límites de solubilidad. Solubilidad, equilibrio y productos de solubilidad. Acidos, bases y el ion hidrógeno. Fuerza de ácidos y bases. Reacciones de neutralización. El ion hidrógeno. Fuerza de ácidos y bases. Reacciones de neutralización. El agua como ácido y como base. Significado del pH. Valoraciones. Indicadores. Oxidación y reducción. Balanceo de las ecuaciones por el método del ion electrón.
- 1.7. Nociones básicas de química descriptiva de elementos representativos



SEGUNDA PARTE

2. Líquidos y soluciones:

- 2.1. **Descripción cinética del estado líquido.** Viscosidad, presión de vapor, capilaridad, evaporación, presión de vapor. Soluciones: formas de expresar la concentración de las soluciones _químicas y físicas_(Revisión). Velocidades de solubilización y de cristalización: Solubilidad; efecto de la temperatura y de la presión sobre la misma. Curvas de solubilidad. Propiedades coligativas: descenso de la presión de vapor _ Ley de Raoult_ descenso crioscópico, ascenso ebulloscópico y presión osmótica. Ley de Henry
- 2.2. Coloides: concepto; efecto browniano, efecto Tyndall, fenómeno de adsorción.
- 2.3. Ejercicios.

3. Sólidos:

Descripción general del estado sólido. Sólidos cristalinos y sólidos amorfos. Propiedades. Cristal, red cristalina, nodos y celda unitaria. Redes de Bravais. Cálculo de unidades por unidad elemental. Distintos tipos de sólidos cristalinos: cristales atómicos o covalentes, metálicos, iónicos y moleculares: fuerzas de atracción entre las partículas que lo forman, propiedades característica de cada sólido (físicas, mecánicas, eléctricas y térmicas) Ejemplos.

4. Sistemas metálicos:

Estructura cristalina, tipo de enlace. Microcristales y policristales. Aleaciones: concepto. Fases constituyentes: metales puros, soluciones sólidas por sustitución, soluciones sólidas intersticiales, compuestos intermetálicos. Eutécticos. Curvas de enfriamiento. Diagrama de estado o de fase. metales miscibles en toda proporción, metales miscibles y con formación de eutéctico: plomo estaño. Condiciones de equilibrio y no equilibrio. Obtención industrial del hierro y tratamiento posterior.

5. Termodinámica química:

- 5.1. Sistemas y funciones de estado. Primera Ley de la Termodinámica. Entalpía y capacidad calorífica. Ley de Hess y de Lavoisier Laplace. Cambios de energía interna. Calorímetros: determinación del calor de una reacción. Entalpías de formación. Diagramas entálpicos.
- 5.1.1 Segunda ley de la termodinámica. Entropía: concepto, cambios de energía libre, espontaneidad de una reacción. Ejercicios.

6. Cinética química:

Velocidades de reacción según las teorías de las coaliciones. Factores que afectan la velocidad de la reacción. Mecanismos de la reacción y expresión de la ley de las velocidades. Catalizadores: catálisis homogénea y heterogénea. Determinación de la velocidad de una reacción. Orden parcial y total de una reacción. Problemas de aplicación.

7. Equilibrio Químico:

- 7.1. El estado de equilibrio; ley de acción de masas, revisión, Coeficiente de la reacción. Factores que los afectan (revisión). Relación entre K_p y K_c y entre variación de Energía de Gibbs y K . Cálculo de las constantes de equilibrio a distintas temperaturas. Ecuación de Clausius-Clapeyron.
- 7.2. Equilibrio iónico: ácidos y bases fuertes, ionización del agua: K_w y pH.(Revisión), ácidos y bases débiles; constante de disociación electrolítica: cálculo de pH.(revisión). Indicadores ácidos básicos. Hidrólisis; cálculo de pH de soluciones de sales que hidrolizan. Efecto ion común: soluciones reguladoras, buffers o tampones.
- 7.3. Ácidos polipróticos: cálculo de concentraciones de distintas especies.
- 7.4. Equilibrio de precipitación: producto de solubilidad. Equilibrios simultáneos y combinados. Ejercicios



8. Reacciones de oxido reducción; método del ion electrón para equilibrar ecuaciones redox. Valoraciones redox: equivalente gramo redox. Conductividad eléctrica: electrodos.

- 8.1. Pilas electroquímicas: Pila de Daniell; potenciales estándar de electrodo; serie electromotriz. potenciales de electrodo en condiciones no patrón ecuación de Nerst. Cálculo de la fem de una pila. Pilas de uso común: pilas primarias: pila seca o de Leclanché; pilas secundarias o acumuladores: acumulador de plomo, acumulador de Edison, acumulador Ni-Cd.
- 8.2. Electrólisis: concepto, predicción de las transformaciones que se verifican en una celda en función de los potenciales de electrodos. Electrólisis de aplicación industrial: electrólisis del cloruro de sodio fundido (Celda de Downs), refinación electrolítica del cobre, obtención de aluminio.
- 8.3. Corrosión: descripción del fenómeno. Causas. Distintos tipos de corrosión. Polarización y sobrepotenciales Diagramas de Evans, Diagramas de Pourbaix. Protección: distintos procedimientos, anódicos y catódicos.

9. Aguas

- 9.1. Naturales: características. Impurezas. Contaminación de aguas.
- 9.2. Para uso doméstico: potabilización.
- 9.3. Para uso industrial: dureza, ablandamiento, de ionización.

BIBLIOGRAFÍA SUGERIDA:

-  BRESCIA, ARENTS, MEILICH Y TURK; FUNDAMENTOS DE QUÍMICA (C.E.C.S.A.)
(Compañía Editora Continental S.A.)
-  MAHAM; QUÍMICA: UN CURSO UNIVERSITARIO; Ed. Fondo Educativo Interamericano.
-  WHITTEN, K.W. y GAILEY, K.D. 1998. Química General. Madrid: Ed. Mc Graw Hill
-  ROSENBERG, JEROME L. y EPSTEIN LAWRENCE. 1991. Química General. Madrid: Ed Mc. Graw Hill (Problemas).
-  PETRUCCI Química General Ed. Addison Wesley
-  CHANG, R. 1992. Química General México: Ed. Mc. Graw Hill
-  BROWN, LE MAY y OTROS. 1998. Química La Ciencia Central. México. Prentice Hall.
-  MOORE, J. y otros (2000) El mundo de la Química, conceptos y aplicaciones. México: Prentice Hall
-  MASTERTON, SLOWINSKI; QUÍMICA GENERAL SUPERIOR. Ed. Interamericana.
-  BABOR, IBARZ; QUÍMICA GENERAL MODERNA. Ed. Marín
-  SIENKO Y PLANE; QUÍMICA: PRINCIPIOS Y APLICACIONES. Ed. Mc. Graw Hill
-  SIENKO Y PLANE; QUÍMICA TEÓRICA Y DESCRIPTIVA. Ed. Aguilar
-  GLASSTONE; ELEMENTOS DE QUÍMICA FÍSICA. Ed. Médico quirúrgica.