

QU-0364 ELEMENTOS DE FÍSICO QUÍMICA

II SEMESTRE 2006

CARTA AL ESTUDIANTE

Objetivo General:

Al finalizar el curso el estudiante deberá ser capaz de aplicar las leyes de los gases y las leyes de la termodinámica en la resolución de problemas de expansión y compresión de calentamiento y enfriamiento de mezclas y reacciones químicas de cambios de fases en sistemas homogéneos y heterogéneos, además deberá aplicar las leyes empíricas de la cinética química.

GENERALIDADES

UBICACIÓN	Año , Ciclo II 06
DURACIÓN	Semestral
INTENSIDAD	3 créditos
Nº DE GRUPO Y HORARIO	
LÍNEA CURRICULAR	Curso de segundo nivel para la carrera de laboratorista químico
REQUISITOS	QU-0100, QU-0101 QU-0102, QU-0103, MA1001
CORREQUISITO	
PERÍODO	Semestral
COORDINADOR	Ph.D Cristian S. Campos Fernández

Referencias:

- (1) Castellan, G. M.; Físico Química. 2ª. Ed. Addison-Wesley Iberoamericana. USA. **1987**. (Texto)
- (2) Atkins, P. W.; Físico Química. 3ª Ed .Addison-Wesley Iberoamericana, S. A. Wilmington, Delaware, USA. **1991**.
- (3) Laidler, J. Keith; Meiser, H. John; Fisicoquímica 2a Ed. Continental. USA. **2000**.

Evaluación:

Se efectuarán tres pruebas parciales comunes a todos los estudiantes de QU0364, en fechas que se avisaran oportunamente durante la clase. La calificación total del curso resultará del promedio ponderado de estas 3 pruebas (cada prueba tiene un mismo valor porcentual). Para poder aprobar el curso la nota de la suma de los tres exámenes debe ser igual o mayor a 6.75. Aquellos estudiantes con una nota entre 6.0 y 6.749 tendrán derecho a un examen de ampliación. Si fuera aprobado, se sustituirá la nota final por la nota siete, (7.0, si no fuera aprobado, perderá el curso pero mantendrá la nota final (6.0 o 6.5). No hay examen final.

Profesor: Ph.D Cristian S. Campos Fernández

e-mail: campos@equi.ucr.ac.cr

Reposición de exámenes:

Cuando la ausencia a un examen haya sido debida a fuerza mayor, así documentada 5 días hábiles después del examen, la reposición del mismo a horario a convenir con el profesor

Contenidos del Curso

I Propiedades de los gases

1.1 Ecuaciones de estado del gas ideal

- Presión
- Temperatura
- Leyes de los gases
- Respuesta a la presión: Ley de Boyle
- Respuesta a la temperatura; Ley de Gay-Lussac y Charles
- Hipótesis de Avogadro

1.2 Mezcla de Gases; Presiones Parciales

- Ley de Dalton

1.3 Imperfecciones de la ley de gas Ideal

- Interacciones moleculares

1.4 Gases Imperfectos: Ecuación de Estado

II Termodinámica

2.1 Primera Ley de la termodinámica

- Conceptos básicos
- Primera ley
- Cambios Infinitesimales

2.2 Trabajo

- Trabajo mecánico
- Trabajo de compresión y el de expansión
- Expansión Libre
- Expansión con una presión constante

2.3 Calor

- Capacidad calorífica
- Entalpía

III Termoquímica

3.1 El calor en las reacciones químicas

- Entalpía de reacción
- Cambios de entalpía estándar
- Ley de Hess

IV. Entropía

4.1 Medición de la dispersión: la entropía

- La segunda ley
- La definición de entropía
- Cambio de entropía en el sistema

4.2 Cambios de entropía en el Universo

- Cambio de entropía al calentar sistema
- Cambio de entropía en los alrededores.

4.3 La tercera ley de la termodinámica

- Tercera ley
- Entropías según tercera ley

4.4 Combinación de la primera y segunda ley de la termodinámica

- Desarrollo ecuación fundamental

4.5 Propiedades de la función de Gibbs.

- Dependencia de la función de Gibbs de la temperatura
- Dependencia de la función de Gibbs de la presión
- Potencial Químico de un gas ideal.

V. Cambios de Estado. Transformaciones Físicas de sustancias puras

5.1 Estabilidad de las fases

5.2 Equilibrio de fases y diagramas de fases

- Frontera sólido-liquido
- Frontera liquido-vapor
- Frontera sólido-vapor
- Equilibrio sólido-liquido-vapor

VI Cambios de Estado: Transformaciones físicas de mezclas simples

6.1 Magnitudes Molares parciales

6.2 Termodinámica de las mezclas

6.3 Propiedades Coligativas

- Elevación del punto de ebullición.
- Descenso del punto de congelación
- Solubilidad
- Osmosis

VII Cambios de estado: Reacciones Químicas

7.1 Mínimo de la reacción de Gibbs

7.2 Reacciones Exergónicas y Endergónicas

7.3 Equilibrio de gases ideales

7.4 Expresión para constantes de equilibrio: gases reales

7.5 Respuesta de equilibrio a condiciones

- A un catalizador
- Presión
- Temperatura

VIII Cinética : Cambio: Moléculas en movimiento: Teoría cinética de los gases

8.1 Cálculos básicos

- Presión de un gas
- Valores medios y distribuciones.
- Distribuciones de velocidades moleculares.