



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

PROGRAMA DE ESTUDIOS

UNIDAD	IZTAPALAPA	DIVISION	CIENCIAS BASICAS E INGENIERIA	1 / 3
NOMBRE DEL PLAN LICENCIATURA EN QUIMICA				
CLAVE	UNIDAD DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE		CRED.	7
2141080	FISICOQUIMICA I		TIPO	OBL.
H.TEOR. 3.0	SERIACION		TRIM. IV-VI	
H.PRAC. 1.0	2140008 Y 2130039			

OBJETIVO(S) :

Objetivo General:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

Describir sistemas de interés químico (reacciones químicas, transiciones de fase) con base en la formalidad de la Termodinámica.

Objetivos Específicos:

Al final de la UEA el alumno será capaz de:

- Relacionar diversos conceptos químicos con la contraparte física como: estequiometría y calor de reacción con la primera ley de la termodinámica.
- Vincular la espontaneidad de las reacciones químicas y el equilibrio químico con la segunda ley de termodinámica.
- Comprender el concepto de potencial químico y contrastarlo con el concepto físico de potencial.
- Aplicar el concepto de equilibrio termodinámico a sistemas multicomponentes y multifásicos.

CONTENIDO SINTETICO:

1. Introducción.
 - 1.1 Objetivos y limitaciones de la termodinámica.
2. Propiedades de los sistemas termodinámicos.
 - 2.1 Tipos de sistema y estado de un sistema.
 - 2.2 Propiedades termodinámicas y diferenciales exactas.
 - 2.3 Funciones de estado y de trayectoria.



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

ADECUACION
 PRESENTADA AL COLEGIO ACADEMICO
 EN SU SESION NUM. 304

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

3. Ley cero de la termodinámica.
 - 3.1 La ley cero de la termodinámica.
 - 3.2 Temperatura y escala termométrica.
4. El primer principio de la termodinámica.
 - 4.1 Conservación de la energía y primer principio.
 - 4.2 Calor y trabajo.
 - 4.3 Procesos termodinámicos reversibles.
 - 4.4 Entalpía, capacidad calorífica.
5. Termoquímica.
 - 5.1 Cálculo del calor de reacción para reacciones en fase gaseosa y en medio líquido.
 - 5.2 Ecuación de Kirchhoff.
 - 5.3 Ley de Hess.
6. Segundo Principio de la termodinámica.
 - 6.1 Conversión de calor en trabajo.
 - 6.2 Procesos espontáneos.
 - 6.3 El concepto de entropía.
 - 6.4 Cambios de entropía en procesos reversibles e irreversibles.
 - 6.5 El tercer principio de la termodinámica.
 - 6.6 Cambios de entropía en procesos fisicoquímicos.
7. Potenciales termodinámicos.
 - 7.1 Condiciones de equilibrio.
 - 7.2 Relaciones de Maxwell.
8. Equilibrio químico.
 - 8.1 Cambio de energía de Gibbs y constante de equilibrio.
 - 8.2 Efecto de la temperatura. Ecuación de Van't Hoff.
 - 8.3 Principio de Le Chatelier.
9. Equilibrio entre fases.
 - 9.1 Definición de componente. La regla de las fases.
 - 9.2 Sustancias puras. Ecuación de Clapeyron.

MODALIDADES DE CONDUCCION DEL PROCESO DE ENSEÑANZA-APRENDIZAJE:

Clase de teoría en forma de conferencia magistral.
Clase en forma de taller, individual o por equipo de alumnos.



Casa abierta al tiempo

UNIVERSIDAD AUTONOMA METROPOLITANA

ADECUACION
PRESENTADA AL COLEGIO ACADÉMICO
EN SU SESION NUM.

EL SECRETARIO DEL COLEGIO

