

# Termodinámica II (214132)

Andrés Cedillo (AT-250)

## Objetivos

Que el alumno:

Aplice las leyes y conceptos de la termodinámica a sistemas multicomponentes  
Sea capaz de predecir las condiciones de equilibrio en sistemas de reacción en diferentes condiciones externas

## Temario

1. Disoluciones ideales  
1er examen parcial (semana 3)
2. Disoluciones no ideales  
2o examen parcial (semana 7)
3. Equilibrio de fases en sistemas multicomponentes  
3er examen parcial (semana 9)
4. Equilibrio químico en mezclas de gases ideales
5. Equilibrio químico en sistemas no ideales  
4o examen parcial (semana 12)

## Bibliografía

### Textos

- 1) Levine, IN  
*Fisicoquímica*  
4a ed McGraw (1997)  
Caps. 9, 10, 12, 6, 11
- 2) Moore, WJ  
*Physical Chemistry*  
5th ed, Longman (1979);
- 3) Barrow, GM  
*Physical Chemistry*  
4th ed, McGraw (1979)

### Referencia

- 1) McQuarrie, DA; Simon, JD  
*Physical Chemistry: A Molecular Approach*  
University Science Books (1997)
- 2) Woodbury, G  
*Physical Chemistry*  
Brooks/Cole (1996)

## ***Evaluación***

4 exámenes parciales (80%)  
laboratorio (20%)

**Exámenes:** se presentarán preferentemente en el horario de clase y tendrán una duración de 60 minutos

**Laboratorio:** se debe asistir al menos al 80% de las sesiones prácticas para aprobar esta parte del curso

**Calificación final:** se deben aprobar ambas partes del curso (teórica y experimental) para tener calificación final aprobatoria

### **Escala de calificaciones**

MB: 87-100      B: 74-86      S: 60-73      NA: 0-59

### ***Trimestre 02-O, Grupo CD-09***

Horario:

Teoría:	Lu, Mi, Vi	11:00-12:30	C-107
Laboratorio:	Ju	11:00-14:00	T-017/018
Asesoría:	Ma, Ju	15:00-16:00	AT-250