

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