

Fisicoquímica V (2141084)

Andrés Cedillo (AT-250)

Objetivos

Que el alumno:

- Interprete las propiedades macroscópicas de los sistemas en términos de sus parámetros moleculares
- Establezca modelos microscópicos sencillos para estimar algunas propiedades termodinámicas

Temario

1. Los conceptos de la termodinámica estadística
2. Las propiedades termodinámicas de los sistemas moleculares
3. Las interacciones moleculares
4. La dinámica de las reacciones moleculares

Bibliografía

Textos

- 1) Atkins, P y de Paula, J
Química Física
Panamericana (2008)
Caps 16-18, 24
- 2) Levine, IN
Fisicoquímica
4a ed McGraw (1997)
Caps. 15, 16, 22-24
- 3) Cedillo, A
Material para el Taller de Mecánica Estadística
www.fqt.izt.uam.mx/cedillo/tallerme.pdf
www.fqt.izt.uam.mx/cedillo/fq5_gr.pdf

Referencia

- 1) McQuarrie, DA; Simon, JD
Physical Chemistry: A Molecular Approach
University Science Books (1997)
- 2) Woodbury, G
Physical Chemistry
Brooks/Cole (1996)
- 3) Dykstra, CE
Physical Chemistry: A Modern Introduction
Prentice (1997)
- 4) Berry, RS; Rice, SA; Ross, J
Physical Chemistry
2nd ed, Cambridge (2000)

Evaluación

4 exámenes parciales, uno por cada capítulo. Los exámenes serán acumulativos (80%)
1 trabajo escrito relacionado con las actividades del taller (15%)
1 presentación oral relacionada con las actividades del taller (5%)
Los temas para el trabajo y la presentación se establecerán en la semana 9 del curso.

Escala de calificaciones

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

Trimestre 22-P, grupo CH51

Horario:

Teoría:	Ma, Ju	12:00-13:30	B-307
Taller:	Ma, Ju	13:30-14:00	B-307
Asesoría:	Ma, Ju	11:00-11:30	AT-250