



QU-0364 Elementos de Fisicoquímica I Ciclo 2023

Datos Generales

Tipo de curso: Semestral

Número de créditos: 3

Número de horas semanales de clase: 3

Número de horas semanales de trabajo independiente del estudiante: 10 horas

Requisitos: Cálculo MA1001 o MA1210, Física para Ciencias de la Vida II FS203 y Lab. Física para Ciencias de la Vida FS204 y Química General II QU102 y el laboratorio QU103.

Correquisitos: No

Horario del curso: Martes de 8 a 10:50 am.

Modalidad: Curso Bajo Virtual

Datos del Profesor

Nombre: Cristian Luis Menéndez Mora, Ph.D.

Correo Electrónico: cristian.menendezmora@ucr.ac.cr

Horario de consulta: Lunes y Miércoles 8:00-10:00 am.

1. Descripción del curso

El curso elementos de fisicoquímica está dirigido a estudiantes de ciencia e ingeniería como curso básico de un semestre. Abarca los fundamentos de la termodinámica que son necesarios para un mejor entendimiento de otros cursos. Además, se incluirá la cinética química y uso de herramientas computacionales para tratar datos fisicoquímicos. El contenido del curso se desarrolla empezando por las leyes de los gases ideales y no ideales, leyes de la termodinámica, energía de Gibbs y potencial químico, equilibrio químico y cinética química. Los temas se analizarán con la rigurosidad matemática necesaria para no sacrificar la claridad. Sin embargo, no se profundizará en temas de cálculo muy específicos que no son necesarios para entender los fundamentos básicos de la termodinámica y la cinética química. Para una descripción detallada de los contenidos, ver el cronograma adjunto.

Se dispone de un aula virtual en la plataforma Mediación Virtual de la Universidad de Costa Rica. Este medio servirá como ÚNICO canal de comunicación entre el profesor y los estudiantes por lo que es obligatorio matricularse en la misma mediante siguiente dirección:

<https://mv1.mediacionvirtual.ucr.ac.cr/course/view.php?id=771>

Después debe buscar el curso: Elementos de Físicoquímica en la sede de Occidente, Recinto de Tacares e ingresar al mismo para lo cual necesitará la clave: QU0364SO.

En el aula virtual se colocará material de apoyo para desarrollar los contenidos del curso, incluyendo las presentaciones multimedia que se utilizarán en clase, ejercicios recomendados y problemas resueltos entre otros. Así mismo se dispondrá de un foro para aclarar dudas de los estudiantes.

2. Objetivos generales

- Realizar análisis conceptual de fenómenos químicos y físicos
- Desarrollar las destrezas necesarias para la resolución de problemas de termodinámica
- Fomentar la capacidad de análisis de los fenómenos químicos y físicos

3. Cronograma de actividades del curso

DISTRIBUCION DE OBJETIVOS		
	FECHA	ACTIVIDAD
1	14 Marzo	Repaso de Cálculo y Leyes de los Gases
2	21 Marzo	Energía y primera ley de la termodinámica
3	28 Marzo	Energía y primera ley de la termodinámica
4	SEMANA SANTA	
5	11 Abril	1er Quiz (materia semana 1 y 2) y La Segunda y Tercera ley de la termodinámica
6	18 Abril	Repaso
7	25 Abril	I Examen
8	2 Mayo	Energía de Gibbs y potencial químico
9	9 Mayo	Introducción al Equilibrio Químico
10	16 Mayo	2do Quiz (materia semana 7 y 8) y Equilibrio en los sistemas de un solo componente
11	23 Mayo	II Examen
12	30 Mayo	Equilibrio en los sistemas multicomponentes
13	6 Junio	Cinética Química
14	13 Junio	3er Quiz (materia semana 11) y Cinética Química
15	20 Junio	III Examen
16	04 Julio	Exámenes de reposición
16	11 Julio	Examen de ampliación

4. Metodología y observaciones

- a. El curso consistirá en clases magistrales de hasta tres horas por semana, complementadas con la utilización de recursos audiovisuales como presentaciones, videos y simulaciones que ayudarán a la comprensión de los tópicos a desarrollar durante el semestre.
- b. En caso de tener reclamos sobre la calificación de su examen, el estudiante debe poner **por escrito** sus reclamos y entregarlos al profesor a más tardar **cinco días hábiles** después de la devolución inicial de exámenes por parte del profesor.
- c. Se informa que, según acuerdos de la sesión 8-2009 de la Comisión Universitaria de Selección y Eliminación de Documentos, los trabajos y exámenes propiedad de los Estudiantes serán guardados por los seis meses posteriores a la conclusión del ciclo lectivo, y serán eliminados una vez concluido este plazo.

5. Evaluación

- Se realizarán **tres exámenes parciales presenciales**, con un valor de 25 % cada uno, y **tres quices presenciales** con un valor de 8.33% cada uno.
- Si el estudiante obtiene una nota final ponderada, entre 6.0 a 6.5 podrá realizar un examen de ampliación que abarcará toda la materia vista en el semestre.

Notas:

- a. En caso del estudiante ausentarse justificadamente por las razones que estipula el reglamento estudiantil a un examen o quiz, se debe entregar al profesor del curso la debida documentación según lo establece el reglamento de régimen académico estudiantil. Todos los exámenes de reposición serán el **4 de Julio a las 8 am**. Los Quices no se reponen bajo ninguna circunstancia.
- b. En caso de ausencia a un examen o quiz por motivos de salud, el estudiante deberá presentar una certificación médica refrendada por la Caja Costarricense del Seguro Social para que pueda ser autorizado(a) a reponer el examen en cuestión en el plazo establecido por el reglamento de Régimen Académico Estudiantil.
- c. **Durante exámenes o quices individuales no se permite comunicación alguna con otros estudiantes o graduados universitarios de carreras afines.**
- d. Está **prohibido el uso del celular en el salón de clase**. Su celular debe estar apagado en el bulto del estudiante mientras se desarrolla la clase. **Tampoco está permitido la toma de fotografías de la pizarra con el celular.** El estudiante que incumpla lo anterior será retirado del salón de clases.

6. Bibliografía

Libros de texto:

Ball, David W. ***Fisicoquímica***. Thompson. 1era edición. 2004.

P.W. Atkins, J. De Paula, ***Physical Chemistry***, O.U.P, 8th edition, 2006.

Ball, David W. ***Physical Chemistry***, Cengage Learning. 2da edición. 2014.

Engel, T., Reid, P. ***Química Física***. Pearson Educación S.A. 1era edición. 2006.

Castellan, G. W., ***Fisicoquímica***, PEARSON Addison-Wesley Iberoamericana, 2a ed., 1987.
