



### **DATOS GENERALES**

**Sigla**: QU-0102

Nombre del curso: QUÍMICA GENERAL II

Periodo: Segundo Semestre 2014

Tipo de curso: Servicio Número de créditos: 3

Número de horas semanales presenciales: 4

Número de horas semanales para trabajo independiente: 12

**Requisitos**: QU-0100 y QU-0101

**Co-requisitos**: Laboratorio de Química General II (QU-O103)

## DATOS DEL PROFESOR

Nombre: B.Q. Hans Zamora Obando

Correo Electrónico: <a href="mailto:hans.zamoraobando@ucr.ac.cr">hans.zamoraobando@ucr.ac.cr</a>

Horario de Consulta: el profesor las indicará en la primera semana de clases.

## DESCRIPCIÓN DEL CURSO

Corresponde a la segunda parte del curso de Química General: gases, fuerzas intermoleculares, líquidos y sólidos, propiedades físicas de las disoluciones, cinética química, equilibrio químico, ácidos y bases, equilibrios de ácido-base y de solubilidad, entropía, energía libre y equilibrio, electroquímica y química en la atmósfera.

El curso de teoría (QU-0102) y el de Laboratorio (QU-0103), se pueden aprobar o reprobar independientemente uno del otro, la nota mínima para aprobar es siete (7,0). La materia se imparte en cuatro horas semanales de clases teóricas (QU-0102) y tres horas de laboratorio (QU-0103) a grupos de 25 estudiantes, cada uno es atendido por un asistente.

Se cubrirá la materia de los capítulos del 5, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18 y 20 del libro de texto Chang Raymond, Química, 11<sup>a</sup>. Edición. 2013 y del folleto "Temas de Química General". Algunas partes serán suprimidas y otras ampliadas, según lo que indiquen los objetivos del curso.

El detalle de los temas y su referencia con relación al libro de texto se presentan en el folleto "Guía de Estudio de Química General II," publicado por la Cátedra.

#### **OBJETIVOS GENERALES**

El estudiante debe estar en la capacidad para comprender:

a. La importancia de la Ciencia Química en relación con la especialidad de sus estudios.





- b. La estructura de la materia, sus interacciones y la formación de nuevas sustancias.
- c. Los cambios químicos y su aplicación en los procesos biológicos e industriales.

## **OBJETIVOS ESPECÍFICOS**

Ver folleto "Objetivos y Guía de Estudio de Química General II," publicado por la Cátedra que puede descargarlo de la dirección electrónica: <a href="https://sites.google.com/site/ucrquimicageneral/">https://sites.google.com/site/ucrquimicageneral/</a>

## METODOLOGÍA Y OBSERVACIONES

El estudiante que, por algún motivo especial, no pueda presentar un examen parcial, deberá presentar ante el Coordinador del Curso, una justificación para que el examen se le pueda reponer en la fecha indicada en el **cronograma del curso**. Dicha justificación deberá presentarse a más tardar **cinco días hábiles** después de efectuado el examen parcial (transcurrido este lapso no será aceptada). Para tal efecto deberá solicitar la hoja de SOLICITUD DE REPOSICION en la Coordinación de la Sección de Química o descargarla del Aula Virtual que haya puesto a disposición el profesor del curso, y llenarla con los datos indicados. La cátedra se reserva el derecho de aceptar la JUSTIFICACION, si ésta se acepta, se le efectuará la reposición del examen en la fecha que aparece en el cronograma del curso.

El padrón con las notas preliminares de cada EXAMEN PARCIAL será exhibido durante la semana siguiente a la fecha de cada parcial y el estudiante podrá hacer reclamos ante el Coordinador del Curso dentro de los **tres días hábiles** posteriores a la fecha de exhibición del padrón, transcurridos los cuales perderá todo derecho a cualquier reclamo.

El curso se apoyará en la utilización de un aula virtual, a la cual podrá ingresar a través del siguiente enlace: <a href="http://mediacionvirtual.ucr.ac.cr/">http://mediacionvirtual.ucr.ac.cr/</a>. Contraseña: **Tacaqu102**. Todos los grupos del curso comparten la misma Aula Virtual.

La matrícula en el aula virtual es de carácter OBLIGATORIO, ya que a través de ese medio se mantendrá informado al estudiante sobre eventos de último momento y otras informaciones que el docente considere necesario. Las informaciones que se publique a través de éste medio tendrán un carácter formal y vinculante al curso de teoría.

Es deber del estudiante consultar al menos 3 veces a la semana el Aula Virtual. También será su responsabilidad, si el estudiante por primera vez crea un usuario en Mediación Virtual, la inscripción con un correo válido, de uso principal y consulta frecuente. En caso de estudiantes que ya posean una cuenta en Mediación Virtual, es su responsabilidad revisar frecuentemente el correo con el cual se hayan inscrito a la plataforma.

Es responsabilidad del estudiante portar en todo momento la carta al estudiante (este documento) y estar atento a todo lo indicado en la misma. La lectura de este material es obligatoria y se considera que el estudiante lo ha leído y lo pone en práctica a lo largo del semestre. Por lo que se aceptan preguntas al respecto, pero no reclamos por desconocimiento.





# CONTENIDOS Y CRONOGRAMA

Ver folleto "Guía y objetivos del curso" publicado por la Cátedra. (Se vende en Mis Copias o puede descargarlo de la dirección electrónica: https://www.sites.google.com/site/ucrquimicageneral/

	DISTRIBUCIO	ON DE OBJETIVO	) S		
	SEMANA	I BLOQUE	II BLOQUE		
1.	11 – 15 Agosto	Instrucciones.	5.3 a 5.5	15 de	
	_	5.1 y 5.2		agosto	
				Feriado	
2.	18 – 22 Agosto	5.6 y 5.7	11.1 a 11.3		
3.	25 – 29 Agosto	11.8 y 11.9	12.1 y 12.2		
4.	01 – 05 Setiembre	12.3 a 12.5	12.6 a 12.8		
5.	08 – 12 Setiembre	REPASO I PARCIAL	13 de setiembr		
		Caps. (5, 11 y 12)	I Examen Parcial		
6.	15–19 Setiembre	13.1 y 13.2	13.3 y 13.6	15 de	
				Setiembre	
				Feriado	
7.	22 – 26 Setiembre	14.1 y 14.2	14.4 y 14.5	Reposición I	
				Examen Parcial:	
				24 de setiembre	
8.	29 Set. – 03 Octubre	15.1 a 15.3	15.4 y 15.5		
9.	06 – 10 Octubre	15.6 a 15.8	15.9 a 15.12		
10.	13–17 Octubre	REPASO II PARCIAL	25 de octubre:		
		Caps. (13, 14, 15)	II Examen Parcial		
11.	20 – 24 Octubre	16.1 a 16.3	16.6 a 16.8		
12.	27 – 31 Octubre	16.9 y 16.10	17.1 a 17.3	Reposición II	
				Examen Parcial:	
				5 de Noviembre	
	03 – 07 Noviembre	17.4 y 17.5	18.1 a 18.3		
14.	10 – 14 Noviembre	18.4 a 18.6	18.7 y 18.8		
	17 – 21 Noviembre	20.3 a 20.6	20.7 a 20.8		
16.	24–28 Noviembre	REPASO III PARCIAL	29de noviembre:		
		Caps. (16, 17,18, 20)	III Examen Parcial		
		03 de Diciembre : Reposi	ición III Examen Parcial 8 am		
		11 de Diciembre Ampliación			





## **EVALUACIÓN**

Se efectuarán tres pruebas parciales comunes a todos los estudiantes de QU-0102. La calificación total del curso resultará del promedio ponderado de estas 3 pruebas.

#### Valor de las calificaciones

Cada examen parcial...... 33,33 %

Para aprobar el curso, el promedio ponderado de los 3 exámenes parciales debe ser igual o superior a siete (7,0). La calificación del curso se reportará en números redondeados, (7,0, 7,5, 8,0...); si el estudiante no aprueba el curso, su nota final será el promedio obtenido. Si el estudiante no aprueba el curso, pero su nota final es igual o a mayor que seis, su calificación final se redondeará a 6,0 ó 6,5, según el caso y tendrá derecho a presentar un **examen de ampliación**. Si fuera aprobado, se sustituirá la nota final por la nota siete (7,0); si no fuera aprobado, perderá el curso, pero mantendrá la nota final (6,0 ó 6,5).

En los exámenes no se permite el uso de calculadoras alfanuméricas.

I EXAMEN PARCIAL	Sábado13 de Setiembre	8:00 a.m
II EXAMEN PARCIAL	Sábado 25 de Octubre	8:00 a.m
III EXAMEN PARCIAL	Sábado 29 de Noviembre	8:00 a.m
EXAMEN DE AMPLIACION	jueves 11 de Diciembre	8:00 a.m

## **BIBLIOGRAFIA**

Raymond, C.; Goldsby, K. Química, 11a. ed.; McGraw-Hill: México, D.F., 2013.

Hilje, N.; Minero, E. *Temas de Química General*; Editorial de la Universidad de Costa Rica: San José, Costa Rica, 2004.

Ledezma–Gairaud, M.; Quesada–Espinoza, J. *Ejercicios Resueltos de Química General, II Parte*; Editorial UCR: San José, Costa Rica, 2010.