

QUIMICA GENERAL II

II Semestre, 2013

Datos Generales

Sigla: QU0102

Nombre del curso: Química General II

Tipo de curso: Semestral **Número de créditos:** 3

Número de horas semanales presenciales: 4

Número de horas semanales de trabajo independiente del estudiante: 12

Requisitos: Ninguno Correquisitos: QU-0103

Ubicación en el plan de estudio: Curso de servicio; en el primer nivel para varias carreras

Horario del curso: Grupo 001: L y J 13:00 -14:50

Grupo 002: L y J 17:00 -18:50 Grupo 003: K y V 08:00 -09:50

Suficiencia: Miércoles 11 de Diciembre, 8:00 a.m

Datos del Profesor

Nombre: Grupo 001: Julio Otàrola

Grupo 002: Adrianna Rojas Grupo 003: Hans Zamora

Correo Electrónico: Cada profesor lo indicara en clase **Horário de Consulta**: Cada profesor lo indicara en clase

1. Descripción del curso

Corresponde a la segunda parte del curso de Química General: termoquímica, gases, estados de la materia, disoluciones, coloides, cinética química, equilibrio químico, ácidos y bases, solubilidad y producto de solubilidad, termodinámica, electroquímica..

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 18 estudiantes, cada uno es atendido por un asistente.

Se cubrirá la materia de los capítulos, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16 y 17 del libro de texto "Química General" de McMurry-Fay (5a. edición). Algunas partes serán suprimidas y otras ampliadas, según lo indique los objetivos del curso.

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

2. Objetivo General

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.

3. Objetivos específicos

Ver folleto "Objetivos y Guía de Estudio de Química General II," publicado por la Cátedra (se vende en la fotocopiadora o puede descargarlo de la dirección electrónica: http://sites.google.com/site/quimicageneralucr/

4. Metodología

El/la estudiante que, por algún motivo especial, no pueda presentar un examen parcial, deberá presentar ante la Coordinadora del Curso, una justificación para que el examen se le pueda reponer en las fechas establecidas en el cronograma. 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 presentar una nota formal de solicitud de reposición ante la Coordinación de la Sección de Química, la cual se reserva el derecho de aceptar la JUSTIFICACION, si se acepta ésta, se le efectuará la reposición del examen en la fecha indicada.

El padrón con las notas preliminares de cada EXAMEN PARCIAL será exhibido dentro de los **OCHO días** posteriores a la fecha de cada parcial y el/la estudiante podrá hacer reclamos ante la coordinación dentro de los **tres días posteriores** a la fecha de exhibición del padrón, transcurridos los cuales perderá todo derecho a cualquier reclamo. Las notas de los exámenes se publicaran en la siguiente dirección electrónica: **http://sites google.com/site/quimicageneralucr** siendo la nota oficial la que se publica en los padrones en la pizarra de la Sección de Química.



Con el afán de solventar de la mejor manera los requerimientos académicos de los estudiantes; durante el semestre estará funcionando un **Estudiadero de Química los miércoles de 9:00 a 11:00 am**

5. Evaluación

Descripción	Porcentaje
I parcial	33,33
II parcial	33,33
III parcial	33,33

Total: 100%

Consideraciones sobre la evaluación

Se efectuarán tres pruebas parciales comunes a todos los/las estudiantes de QU –0102. La calificación total del curso será el promedio de los 3 exámenes parciales.

Valor de las calificaciones

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/la estudiante no aprueba el curso su nota final será el promedio obtenido. Si el/la estudiante no aprueba el curso, pero, su nota final es igual o mayor que seis, su calificación final se redondeará a 6,0 o a 6,5, según el caso y tendrá derecho a presentar un **examen de ampliación**. Si fuera aprobado/a, se sustituirá la nota final por la nota siete (7,0); si no fuera aprobado/a, 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	Sábado14 de Setiembre	8:00 a.m
II EXAMEN PARCIAL	Sábado 19 de Octubre	8:00 a.m
III EXAMEN PARCIAL	Sábado 30 de Noviembre	8:00 a.m
EXAMEN DE AMPLIACION	Miércoles 11 de Diciembre	8:00 a.m



6. Cronograma

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

DISTRIBUCION DE OBJETIVOS

	SEMANA	I BLOQUE	II BLOQUE	II BLOQUE		
	12 – 16 Agosto	Instrucciones. 8.8	8.9 a 8.1	.0	15 de agosto Feriado	
	19 – 23 Agosto	8.11 a 8.12		9.1 a 9.4 10.1 a 10.3 11.1 a 11.3		
	26 – 30 Agosto	9.5 a 9.7 y 9.9				
	02 – 06 Setiembre	10.4 a 10.6 y 10.11				
	09 – 13 Setiembre	REPASO I PARCIAL		14 de setiembre: I Examen Parcial 11.6 a 11.8		
		(Capítulos 8 9 y 10)				
	16– 20 Setiembre	11.4 a 11.5				
	23 – 27 Setiembre	11.9 y coloides	12.1 a 12.2	Repo	sición I Examen Parcial 25 de setiembre 8 am a 10:50 pm	
	30 Set. – 04 Octubre	12.3 a 12.6	1	12.7, 12.13 a 12.14 13.5 a 13.10 19 de octubre: Il Examen Parcial 14.5 a 14.10		
	07 – 11 Octubre	13.1 a 13.4				
	14– 18 Octubre	REPASO II PARCIAL				
		Caps. (11, 12,13)				
	21 – 25 Octubre	14.1 a 14.4				
	28 Oct. – 01 Noviembre	14.11 a 14.16	15.2 a 15.4	Repo	sición II Examen Parcia 30 de Octubre 8 am a 10:50 pm	
	04 – 08 Noviembre	15.10 a 15.13	16.	16.1 a 16.2 , 16.4 a 16.5		
	11 – 15 Noviembre	16.6 a 16.9	17.1 a 17.5			
	18 – 22 Noviembre	17.6 a 17.7 y 17.9	17.11 a 17.2 y 17.14			
16	25– 29 Noviembre	REPASO III PARCIAL	30 de noviembre:			
		Caps. (14, 15,16,17)	III Examen Parcial			
		04 de Diciembre: Reposición III Examen Parcial 8 am a 1 2 md				
		11 de Diciembre Ampliación				



7. Bibliografía

- 1. Mc Murry fay Química General, 5 a ed. 2009,
- 2. Hilje, N.; Minero, E. Temas de Química General. 2004, pp. 35
- 3. Ledezma Gairaud, M.; Quesada Espinoza, J. *Ejercicios Resueltos de Química General. II Parte*. Editorial: UCR, **2010**.

Otros

En CASO DE EMERGENCIA, como:

- a. Incendio que no puede ser controlado mediante el uso de extintores.
- b. Fuga de gas inflamable o tóxico de fuente no identificada o a gran escala.
- c. Sismo que provoque daños estructurales en columnas o techo de las instalaciones.
- d. Presencia de personas armadas o pandillas que puedan ser una amenaza.
- e. Cualquier otra situación que ponga en riesgo la seguridad de los ocupantes del edificio.
 - 1. Primera prioridad es salvaguardar la integridad de las personas.
 - 2. Segunda prioridad es rescatar los bienes de la Universidad.