

QUIMICA GENERAL I

I Semestre, 2013

Datos Generales

Sigla: QU-0100

Nombre del curso: Química General I

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-0101

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

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

Grupo 002: K,V 9:00 - 10:50

Grupo 003: L,J 14:00 - 15:50

Suficiencia: Jueves 18 de Julio, 8:00 a.m

Tutoría:

Datos del Profesor

Nombre: Lic. Adrianna Rojas (g: 001, 003), BQ. Laura Calderón (g:002)

Correo Electrónico: adriana.rojas_o@ucr.ac.cr

Horario de Consulta: Cada professor lo comunicará a su grupo

1. Descripción del curso

El curso de Química General I corresponde a la primera parte del curso de Química General. Pretende dar al estudiante una visión de la estructura de la materia. Se parte del concepto atómico hasta llegar a las interacciones y la formación de nuevas sustancias. Se estudian los siguientes temas: medición y cifras significativas, fórmulas químicas, ecuaciones químicas y estequiometría, la estructura de los átomos, periodicidad química, enlace químico, nomenclatura, estructura molecular, termoquímica, química de gases y contaminación atmosférica. Se reafirman los aspectos cualitativos de los diferentes tópicos y su aplicación en los procesos biológicos e industriales.

Se cubrirá la materia de los capítulos del 1 al 8 del libro de texto "McMurry-Fay, Química General, 5^{Ed}" 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 "Objetivos y Guía de Estudio de Química General I," publicado por la Cátedra.

2. Objetivo General

Capacitar al estudiante para comprender:

- La importancia de comunicarse en el lenguaje de la Ciencia Química.
- La importancia de la Ciencia Química en relación con la especialidad de sus estudios.
- La estructura de la materia, sus interacciones y la formación de nuevas sustancias.
- 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 I,” publicado por la Cátedra (se vende en la fotocopiadora)

4. Metodología

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 se presentará una solicitud formal de reposición ante la Coordinación de Química, esta se reserva el derecho de aceptar la JUSTIFICACION, si se acepta ésta 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 cuáles perderá todo derecho a cualquier reclamo. Las notas de los exámenes se publicaran en la siguiente dirección electrónica: **[http://sites google.com/site/quimicageneralucr](http://sites.google.com/site/quimicageneralucr)** siendo la nota oficial la que se publica en los padrones en las diferentes pizarras 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 todos los miércoles 9:00-11:00**

5. Evaluación

<i>Descripción</i>	<i>Porcentaje</i>
I examen parcial	33,33
II examen parcial	33,33
III examen parcial	33,33
Total:	100%

Consideraciones sobre la evaluación

Se efectuarán tres pruebas parciales comunes a todos los estudiantes de QU –0100. La calificación total del curso será la suma de los porcentajes obtenidos en las tres pruebas parciales.

Para aprobar el curso, la suma 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 a 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	Sábado 20 de Abril	8:00 a.m
II EXAMEN PARCIAL	Sábado 01 de Junio	8:00 a.m
III EXAMEN PARCIAL	Sábado 06 de Julio	8:00 a.m
EXAMEN DE AMPLIACION	Jueves 18 de Julio	8:00 a.m

6. Cronograma

<i>DISTRIBUCION DE OBJETIVOS</i>			
<i>SEMANA</i>	I BLOQUE	II BLOQUE	
11 – 15 Marzo	Instruc. 1.1 a 1.4	1.5 a 1.10	
18 – 22 Marzo	1.11 a 1.13	2.1 a 2.8	
25 – 29 Marzo	SEMANA SANTA		
01 – 05 Abril	2.9 y 2.10 (Nomenclatura)	3.1 a 3.5	
08 – 12 Abril	3.6 a 3.8	3.11 y 3.12	11 Abril Feriado
15 – 19 Abril	REPASO I PARCIAL Cáp. 1, 2, 3		
22 – 26 Abril	SEMANA UNIVERSITARIA		
29 Abril– 03 Mayo	4.1 a 4.3	4.4 a 4.6	Reposición I Parcial 02 de Mayo
6 – 10 Mayo	4.7 (Reacciones)	5.7 a 5.9	
13 –17 Mayo	5.10 a 5.12	5.13 a 5.15	
20 –24 Mayo	6.1 a 6.4	6.5 a 6.8	
27 – 31 Mayo	REPASO II PARCIAL Cáp 4, 5 ,6		
03 – 07 Junio	7.1 a 7.3	7.4 a 7.10	
10 – 14 Junio	7.11 a 7.13	8.1 a 8.3	Reposición II Parcial 12 de Junio
17 – 21 Junio	8.4 a	8.5 a 8.7	
24 – 28 Junio	Química Ambiental		
01 – 05 Julio	REPASO III PARCIAL Cáp., 7, 8, química ambiental		
	Reposición III Parcial 10 de Julio, 8:00 AM		
	Ampliación 18 Julio		

D: QU-100-111.DOC

7. Bibliografía

1. McMurry, J.; Fay, R.; *Química General*, 5ª. ed. **2009**.
2. Hilje, N.; Minero, E. *Temas de Química General*. **2004**.
3. Ledezma –Gairaud, M.; Quesada – Espinoza, J. *Ejercicios Resueltos de Química General. I Parte*. Editorial: UCR, **2009**.

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.

- | |
|--|
| <ol style="list-style-type: none">1. Primera prioridad es salvaguardar la integridad de las personas.2. Segunda prioridad es rescatar los bienes de la Universidad. |
|--|