

## ***QUIMICA GENERAL INTENSIVA***

I Semestre, 2013

### **Datos Generales**

---

**Sigla:** *QU-0114*

**Nombre del curso:** Química General Intensiva

**Tipo de curso:** Semestral

**Número de créditos:** 4

**Número de horas semanales presenciales:** 4

**Número de horas semanales de trabajo independiente del estudiante:** 12

**Requisitos:** Ninguno

**Correquisitos:** QU-0115

**Ubicación en el plan de estudio:** Curso de servicio; en el primer nivel para la carrera de Gestión de los Recursos Naturales

**Horario del curso:** M 9:00-11:50 y V 9:00-10:50

**Suficiencia:**

**Tutoría:**

### **Datos del Profesor**

---

**Nombre:** BQ. Mauricio Gago

**Correo Electrónico:** Se informará el primer día de clases

**Horario de Consulta:** Se informará el primer día de clases

### **1. Descripción del curso**

Se cubrirá la materia de los capítulos 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 13, 14, 15, 16,17, y 22 del libro de texto (ref. 1) Algunas partes serán suprimidas y otras ampliadas según lo que indican el **CRONOGRAMA DE ACTIVIDADES DEL CURSO** que se debe conseguir en la siguiente dirección electrónica: <http://quimicaucr.freeforums.org/qu-0114-f4.html>

### **2. Objetivo General**

El curso pretende dar al estudiante una visión de la estructura de la materia partiendo del concepto atómico y llegando a estudiar las interacciones y formación de nuevas sustancias. Se estudian los estados de la materia, la naturaleza de las disoluciones, los factores que determinan la espontaneidad de las reacciones y los diferentes tipos de cambios químicos y sus aplicaciones a los procesos biológicos.

### 3. Objetivos específicos

Se pueden encontrar en el **CRONOGRAMA DE ACTIVIDADES DEL CURSO** que se debe conseguir en la siguiente dirección electrónica:

<http://quimicaucr.freeforums.org/qu-0114-f4.html>

---

### 4. Metodología

Para lograr los objetivos propuestos, se utilizará básicamente la conferencia y/o la clase magistral, basado en el texto del curso. Estos temas podrán ser reforzados por medio de videos, demostraciones, lecturas y resolución de problemas. El curso de laboratorio ofrecerá también una serie de experiencias acorde en lo posible al desarrollo de la teoría.

Es responsabilidad del estudiante asistir a clases, llevar la materia al día, leer fuera de horario de clases lo asignado en el curso, así como utilizar el recurso de las horas de consulta que cada profesor definirá a principio del semestre al efecto.

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 programada para ese fin (ver cronograma). Dicha justificación deberá de hacerse de manera formal ante la Coordinadora de la Sección de Química, a más tardar **5 días hábiles** después de efectuado el examen parcial (transcurrido este lapso no será aceptada), debe adjuntar los documentos del caso que respalden la solicitud.

El coordinador se reserva el derecho de aceptar la justificación.

Solamente las personas que sigan este procedimiento tendrán derecho a reponer la prueba.

Es responsabilidad del estudiante llegar a tiempo a las evaluaciones, llevar lápiz (o portaminas), borrador, lapicero azul o negro y calculadora a las evaluaciones. No se permite el préstamo de útiles durante el examen.

Es responsabilidad del estudiante verificar sus notas durante el semestre, y no correr a último momento solicitando correcciones de nota y reclamos.

Con el afán de solventar de la mejor manera los requerimientos académicos de los estudiantes estará funcionando un estudiadero de Química en el horario que luego se les comunicara.

---

## 5. Evaluación

<i>Descripción</i>	<i>Porcentaje</i>
I EXAMEN PARCIAL, 10 de abril	25
II EXAMEN PARCIAL, 15 de mayo	25
III EXAMEN PARCIAL, 5 de junio	25
IV EXAMEN PARCIAL, 10 de julio	25
EXAMEN REPOSICIÓN, 15 de julio	
EXAMEN AMPLIACIÓN, 17 de julio	
<b>Total: 100%</b>	

Los exámenes se realizan en clase

### Consideraciones sobre la evaluación

Se efectuarán cuatro pruebas parciales cuyo promedio constituirá la calificación total del curso. Para aprobar el curso el promedio de los exámenes parciales debe ser igual o superior a 70,00 y la nota del IV parcial debe ser **superior a 60,00**.

La calificación del curso se reportará en números redondeados, (1,0; 2,5...7,0; 7,5; 8,0, etc.) Si el estudiante no aprueba el curso, pero, su nota final es igual o mayor que seis, su calificación final se redondeará a 6,0 o 6,5, según el caso y tendrá derecho a presentar un examen de Ampliación el cual, será realizado después de la finalización del curso, en la fecha indicada en el cronograma. 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 o 6,5).

La materia del examen de Ampliación es comprehensiva, es decir abarca **toda** la materia vista en el curso.

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

El curso de teoría QU-0114 y el de Laboratorio QU-0115, se pueden aprobar o reprobar

independientemente uno del otro.

## 6. Cronograma

	<i>SEMANA</i>	<i>Miércoles</i>	<i>Jueves</i>
1.	11-15 marzo	Instrucciones. 1.2; 1.4 a 1.12	1.13; 2.3 a 2.8
2.	18-22 marzo	3.1; 3.3 a 3.6	3.7 a 3.8; 4.2 Nomenclatura
3.	25-29 marzo	<b>Semana Santa (libre)</b>	
4.	01-05 abril	5.14 a 5.15; 6.1 a 6.2	Repaso
5.	08-12 abril	<b>I Examen Parcial Cap. 1, 2, 3, 4 y 5; Nomenclatura</b>	<b>Feriado (libre)</b>
6.	15-19 abril	6.6; 6.8; 7.1; 7.4	7.6 a 7.8 Números de oxidación
7.	22-26 abril	<b>Semana Universitaria (no hay evaluaciones)</b>	
8.	29 abril-3 mayo	<b>Feriado (libre)</b>	7.9; 7.11 a 7.12; 8.2;
9.	06-10 mayo	8.5 a 8.7; 8.10. Ecuaciones químicas	Repaso
10.	13-17 mayo	<b>II Examen Parcial Cap. 6, 7, 8; N<sup>os</sup> Oxidación; Ecuaciones químicas</b>	9.1; 9.3; 9.5
11.	20-24 mayo	10.1 a 10.2; 10.4 a 10.6	10.10; 11.1;
12.	27-31 mayo	11.3 a 11.5; 11.8; Coloides	Repaso
13.	03-07 junio	<b>III Examen Parcial Cap. 9, 10, 11; Coloides</b>	13.1 a 13.2; 13.4
14.	10-14 junio	13.6 a 13.9; 14.1 a 14.2; 14.4 a 14.5	14.7 a 14.12;
15.	17-21 junio	14.16; 15.2 a 15.4;	15.10; 15.12; 16.1 a 16.2
16.	24-28 junio	16.4 a 16.5; 16.6 a 16.9	17.1; 17.3 a 17.4
17.	01-05 julio	17.5 a 17.6; 22.2; 22.8	Repaso
18.	10 de julio	<b>IV Examen Parcial Cap. 13, 14, 15, 16, 17, 22</b>	
19.	15 de julio	Reposición parciales I-IV	
20.	17 de julio	Examen de Ampliación	

## 7. Bibliografía

- 1) McMurry, J.E.; Fay, R.C. *Química General*, 5a. ed.; Pearson-Prentice Hall: México, D.F.; 2009; pp. 1176.
- 2) Hilje, N.; Minero, E. *Temas de Química General*; EU: San José; 2004; pp. 35

## 8. Otras

En **CASO DE EMERGENCIA**, como:

- Incendio que no puede ser controlado mediante el uso de extintores.
- Fuga de gas inflamable o tóxico de fuente no identificada o a gran escala.
- Sismo que provoque daños estructurales en columnas o techo de las instalaciones.
- Presencia de personas armadas o pandillas que puedan ser una amenaza.
- 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.**
- 3. Tercera prioridad es rescatar los bienes personales.**