



“ 2011 AÑO INTERNACIONAL DE LA QUIMICA”

I-GENERALIDADES

UBICACIÓN	I ciclo
DURACIÓN	Semestral
INTENSIDAD	1 crédito.
Nº DE GRUPO Y HORARIO	Varios.
LÍNEA CURRICULAR	Curso de servicio básico.
REQUISITOS	Ninguno.
CORREQUISITO	Química General I
PERÍODO	I Semestre 2011.
PROFESOR (A)	Asistente de laboratorio
COORDINADORA	Patricia Guzmán Loría. Oficina 109

II-OBJETIVOS DEL CURSO

Objetivos generales

1. Desarrollar destrezas en el manejo de equipo de laboratorio.
2. Mejorar la comprensión de los temas estudiados en el curso de química general I mediante la realización de experiencias prácticas.
3. Fomentar la creatividad, el sentido común y la capacidad de análisis en los estudiantes a través del ejercicio mental que acompaña el desarrollo de los experimentos.

Objetivos específicos

Los objetivos específicos se presentan al inicio de cada práctica en el “Folleto de Informes”

III-DESCRIPCION DEL CURSO

Se realizan prácticas para desarrollar habilidades en el manejo de equipo de laboratorio y sobre aspectos fundamentales del curso teórico como geometría molecular, cambios químicos y termoquímica.

El laboratorio da al estudiante el espacio para fomentar la creatividad que no se contempla en el curso de teoría que está dirigido a la adquisición de conceptos básicos.

IV-EVALUACION

El curso de laboratorio se gana de manera INDEPENDIENTE al curso de teoría (Química General I) y en su aprobación se tomará en cuenta el trabajo del estudiante durante la sesión de práctica (el manejo de los reactivos y equipo, el estado de limpieza en que deja los espacios de trabajo al terminar cada práctica, el uso de las técnicas de laboratorio, el conocimiento del trabajo que realiza, etc.), la presentación del Informe del laboratorio efectuado, así como las notas obtenidas en los exámenes, las incógnitas o asignaciones.

VALOR DE LAS CALIFICACIONES

Exámenes cortos.....	50%
Trabajo de laboratorio.....	50%
Desglose del trabajo:	
5 % incógnitas, 15 % informes, 15 % pre-reporte, 15 % trabajo laboratorio	

ES INDISPENSABLE PARA APROBAR EL CURSO, HABER REALIZADO TODAS LAS PRÁCTICAS Y PRESENTADO LOS INFORMES CORRESPONDIENTES.

Los exámenes cortos se realizarán en los primeros diez minutos de cada clase semanal. La calificación final se obtiene a partir del promedio ponderado de los criterios de evaluación indicados. Si el estudiante obtiene una nota de 7,0 o superior aprueba el curso. Por tratarse de un curso práctico teórico no hay, examen de ampliación.

Los reclamos sobre la evaluación se presentan por escrito al asistente al finalizar la práctica, quien le responderá en la semana siguiente luego de terminada la lección. Si persiste su inconformidad debe dejar su reclamo por escrito, junto con el reporte o examen que desea sea revisado; el día de clases el asistente le entregará la respuesta de la coordinación.

V- METODOLOGIA y OBSERVACIONES

El curso se lleva a cabo a través de prácticas de laboratorio que se realizan después de una lección explicativa de tipo magistral, por parte del asistente de laboratorio.

NO SE PERMITE el ingreso al laboratorio con el pelo largo sin recoger, en sandalias o pantalones cortos, o bien, sin gabacha, pre-reporte o anteojos.

ASISTENCIA DE LAS PRACTICAS DE LABORATORIO

SOLAMENTE SE PERMITE REPONER UNA PRÁCTICA DE LABORATORIO POR SEMESTRE.

La ausencia injustificada a UNA de las sesiones de laboratorio da por perdido el curso y la cátedra se reserva el derecho de aceptar la justificación.

El período de tiempo para justificar una ausencia está dentro de las **VEINTICUATRO HORAS POSTERIORES al período de laboratorio perdido**. Dicha justificación debe hacerse por escrito, ante la coordinadora de laboratorio, quien asignará el período para reponer, durante la semana en

que la práctica está programada. Si el estudiante está incapacitado por esa semana, deberá hacer el trámite para poder reponer en la nivelación. Para poder realizar la práctica de laboratorio es obligatoria la asistencia a la lección de teoría correspondiente. En caso de llegar luego de finalizado el examen corto, se contabilizará como una ausencia y el estudiante deberá solicitar a la coordinación permiso para efectuar una reposición.

VI-BIBLIOGRAFIA

1. Manual de Laboratorio para Química General I
2. Folleto de Informes QU-0101, I semestre 2011, ambos se adquieren en la fotocopiadora **El Buho**

VII- 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.**

FECHA	PRÁCTICA DE LABORATORIO	CORRELACION CON QU-0100	REFERENCIA LIBRO DE TEXTO
07 – 11 Marzo	Instrucciones	Seguridad, manejo de equipo	
14 – 18 Marzo	1 y 2	Operaciones Fundamentales	
21 – 25 Marzo	3	Estudio de propiedades	Capítulo 1
28 Marzo – 01 Abril	4	Estudio de densidad	
04 – 08 Abril	Nivelación		
11 – 15 Abril	SEMANA	UNIVERSITARIA	
18 – 22 Abril	SEMANA	SANTA	
25 Abril – 29 Abril	5	Proporciones definidas	Cáp. 3,6 y 3,7
02 – 06 Mayo	Laboratorio Virtual	Propiedades Periódicas	Capítulo 7
9 – 13 Mayo	10	Enlace iónico	Cáp. 8.1 y 8.2
16 – 20 Mayo	11 y 12	Enlace covalente	Capítulo 8
23 – 27 Mayo	13	Geometría Molecular	Capítulo 9
30 Mayo – 03 Junio	6 y 7	Electrolitos/ Redox	Capítulo 4
06 – 10 Junio	8	Cambios Químicos	Reacciones Químicas
13 – 17 Junio	9	Termoquímica	Capítulo 5
20 – 24 Junio	Presentación	Química Ambiental	Capítulo 18
27 Junio – 01 Julio	Nivelación		

PRACTICAS DE LABORATORIO

- | | |
|--|--------------------------|
| 1. Operaciones fundamentales | 8 Cambios químicos |
| 2. El quemador Bunsen y su llama | 9 Termoquímica |
| 3. Estudio de propiedades | 10. El cobre y sus sales |
| 4. Estudio de la densidad | 11. Hidrógeno |
| 5. Ley de proporciones definidas | 12. Amoniaco |
| 6. Serie de actividad de los metales | 13 Geometría molecular |
| 7. Disoluciones que conducen la electricidad | |

Pagina Web, propiedades periódicas: <http://www.educaplus.org/properiodicas/>