



I-GENERALIDADES

UBICACIÓN	II 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	II Semestre 2007.
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", el cual se puede adquirir en "Copias la U", en San Ramón, o en la fotocopidora del recinto de Grecia.

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 alumno 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, la presentación de los informes, etc), así como las notas obtenidas en los exámenes, las incógnitas o asignaciones.

VALOR DE LAS CALIFICACIONES

Exámenes cortos.....60%
Trabajo de laboratorio..... 40%
Desglose del trabajo: 5 % incógnitas, 15 % informes, 10 % pre-reporte, 10 % trabajo lab.

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 en el casillero No. 39 de profesores, 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.

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, incluyendo su nombre, carné y número telefónico, ante el coordinador de laboratorio, quien asignará el período para reponer, durante la semana en que la práctica está programada. Si el alumno 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. Texto de Laboratorio: Chaverri, G., "Química General, Manual de Laboratorio", 2a. edición. Editorial Universidad de Costa Rica, San José, 1983.
2. Folleto de Informes QU-0101, Isemestre 2006, que se adquiere en la fotocopiadora indicada el primer día de clases.
3. Brown, T.; Le May, E.; Bursten, B.; Burdge, J. 2004. "Química, La Ciencia Central". 9ª ed. Pearson Educación, México.
4. Hilje, N.; Minero, E.; 2003. "Temas de Química General" 1ª ed. Editorial Universidad de Costa Rica, Costa Rica.

VII-EN CASO DE EMERGENCIA (incendio, sismo, fuga de gas, presencia de personas armadas o pandillas), SE DEBEN SEGUIR LAS SIGUIENTES RECOMENDACIONES:

- i. Informar al profesor, asistente o al encargado de laboratorio de la situación.
- ii. Mantener la calma y seguir instrucciones.
- iii. El personal docente (profesores y asistentes) y administrativos deben mantener la calma y guiar a los estudiantes a una ubicación segura fuera del edificio.

VIII-CR

1. Primera prioridad es salvaguardar la integridad de las personas.
2. Segunda prioridad es rescatar los bienes de la Universidad.

FECHA	TEMAS DE LABORATORIO	CONEXIÓN CON QU-0101	REFERENCIA LIBRO DE TEXTO
13-17 agosto	NO HAY CLASES		
20-24 agosto	Instrucciones, Seguridad y manejo de equipo	Visita a la Expo UCR	
27- 31 agosto	1 y 4 (a, b, c, d)	Clasificación materia	Capítulo 1
3 – 7 setiembre	4 (e y f). Destilación		Capítulo 1
10–14 setiembre	10		Capítulo 1
17 – 21 setiembre	Especial 5	Estequiometría Enlace iónico	Capítulo 3 Sección 8.1 y 8.2
24- 28 setiembre	12 y 13	Enlace covalente	Capítulo 8
1 – 5 octubre	Nivelación		
8 – 12 octubre	16	Ecuaciones químicas	Capítulo 4
15 – 19 octubre	15 y 26 (parte a)	Electrolitos / Redox	Capítulo 4
22 – 26 octubre	9	Estequiometría	Sección 3.6 y 3,7
29 octubre- 2 Nov	Especial 6	Geometría Molecular	Capítulo 9
5 – 9 noviembre	7	Termoquímica	Capítulo 5
12– 16 noviembre	18	Gases	Capítulo 10
19– 23 noviembre	Nivelación		
26 – 30 nov			

1. El quemador Bunsen y su llama 4. Estudio de propiedades Destilación página 19, Manual de Laboratorio 10. Estudio de la densidad 12. Hidrógeno 13. Amoníaco	15. Serie de actividad de los metales 26. Disoluciones que conducen la electricidad 16. Cambios químicos 9. Ley de proporciones definidas 7. Termoquímica 18. Peso de 22,4 Litros de aire
--	--

ESPECIALES vienen en el Folleto de Informes de Laboratorio

Especial 4. Estudio de propiedades y destilación

Especial 5. El cobre y sus sales

Especial 6 Geometría molecular

Especial 7 Termoquímica