



LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL II
(QU-0103)

1-99

UNIVERSIDAD DE COSTA RICA
FACULTAD DE CIENCIAS
ESCUELA DE QUIMICA

1 crédito, 3 horas de laboratorio
Requisitos: QU-0100, QU-0101

Coordinador: Lic. Eduardo Minero Torres, Ofic. 109 B

QU-0103 LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL II

Se realizan prácticas sobre aspectos fundamentales del curso teórico y además otros temas como velocidad de reacción, autocatálisis, análisis cualitativo de cationes y análisis volumétrico y electroquímica.

Para aprobar el curso de laboratorio se tomará en cuenta el trabajo del alumno durante la sesión de práctica, (el manejo de los reactivos y equipo, estado de limpieza en que deja los espacios de trabajo al terminar cada práctica, uso de las técnicas de laboratorio, presentación de los informes, etc).

Las notas obtenidas en los exámenes de teoría del laboratorio y las notas obtenidas en las incógnitas, tareas o asignaciones, también se tomarán en cuenta para calificar el trabajo de laboratorio. Es, además, indispensable para aprobar el curso, haber realizado todas las prácticas y presentado los informes correspondientes.

VALOR DE LAS CALIFICACIONES

Exámenes cortos30%

Trabajos40%

Exámenes parciales30%

{ 20% incógnitas
10% reportes
10% Trabajo en el Lab.

REPOSICION DE LAS PRACTICAS DE LABORATORIO

La ausencia injustificada a una de las sesiones de laboratorio da por perdido el curso. Sólo se podrá justificar una ausencia. 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 el Coordinador de Laboratorio quien asignará el período para reponer.

BIBLIOGRAFIA RECOMENDADA:

Texto de Laboratorio: Chaverri, Guillermo, Química General, Manual de Laboratorio, 2a. edición. Editorial Universidad de Costa Rica, San José, 1983.

Babor, J. & Ibarz, J. Química General Moderna. Editorial Marín

LA PRACTICA ESPECIAL DEBERA ADQUIRIRSE EN LA FOTOCOPIADORA DE COOPEUN

J-99

DISTRIBUCION DE TIEMPO

	SEMANA	LABORATORIO
1	1° - 5 marzo	-
2	8 - 12 marzo	Seguridad y manejo de equipo
3	15 - 19 marzo	20 y 2132
4	22 - 26 marzo	Especial 1
5	29 marzo - 2 abril	SEMANA SANTA (No hay laboratorio)
6	5 - 9 abril	23 y 24
7	12 - 16 abril	25 y 30
8	19 - 23 abril	SEMANA UNIVERSITARIA (No hay laboratorio)
9	26 - 30 abril	27
10	3 - 7 mayo	I parcial y nivelación
11	10 - 14 mayo	34 y 35
12	17 - 21 mayo	28
13	24 - 28 mayo	29 y 32
14	31- 4 junio	49 y 31
15	7 - 11 junio	36 y 37
16	14 - 18 junio	38 y 39 (b)
17	21 -25 junio	II parcial y nivelación

PRACTICAS DE LABORATORIO

(Manual)

- | | |
|---|--|
| 20. Cambios de estado | 31. Acidos, bases, sales e indicadores |
| 21. Naturaleza del estado líquido | 32. Autocatálisis |
| 23. Tipos de dispersiones en agua | 34. Solubilidad de sales |
| 24. Determinación de la solubilidad de NaCl en agua | 35. Análisis de incógnitas I |
| 25. Solubilidad | 36. Separaciones complejas |
| 27. Determinación del peso molecular por crioscopia | 37. Análisis de incógnitas II |
| 28. Velocidad de reacción | 38. Hierro, níquel y calcio |
| 29. Equilibrio químico | 39. Análisis de Incógnitas III |
| 30. Oxidación y reducción | 49. Análisis volumétrico |

ESPECIALES

1. Clasificación de sustancias químicas