



LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL II
(QU-0103)

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

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 cortos | 30% | |
| Trabajos | 40% | { 20% incógnitas 10% reportes 10% Trabajo en el Lab. |
| Exámenes parciales | 30% | |

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 periodo de tiempo para justificar una ausencia está dentro de las veinticuatro horas posteriores al periodo de laboratorio perdido. Dicha justificación debe hacerse por escrito ante el Coordinador de Laboratorio quien asignará el periodo para reponer.

BIBLIOGRAFIA RECOMENDADA:

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

Cuaderno de reportes de laboratorio, deberá adquirirse en COOPEUN.

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

LA PRACTICA ESPECIAL DEBERA ADQUIRIRSE EN LA FOTOCOPIADORA DE COOPEUN

1-2000

DISTRIBUCION DE TIEMPO

| | FECHA | LABORATORIO |
|----|-------------------|-------------------------------|
| 1 | 28 Feb- 3 Marzo | Instrucciones para asistentes |
| 2 | 6 - 10 Marzo | Seguridad y manejo de equipo |
| 3 | 13 - 17 Marzo | 17 y 18 |
| 4 | 20 - 24 Marzo | 20 y 21 |
| 5 | 27 - 31 Marzo | Especial 1 |
| 6 | 3 - 7 Abril | SEMANA UNIVERSITARIA |
| 7 | 10 - 14 Abril | 23 y 24 |
| 8 | 17 - 21 Abril | SEMANA UNIVERSITARIA Sa. Ate. |
| 9 | 24 - 28 Abril | 25 y 30 |
| 10 | 1 - 5 Mayo | 34 y 35 |
| 11 | 8 - 12 Mayo | I parcial y nivelación |
| 12 | 15 - 19 Mayo | 29 y 32 |
| 13 | 22 - 26 Mayo | 49 y 31 |
| 14 | 29 Mayo - 2 Junio | 36 y 37 |
| 15 | 5 - 9 Junio | 38 y 39 (b) |
| 16 | 12 - 16 Junio | 33 |
| 17 | 19 - 23 Junio | II parcial y nivelación |

PRACTICAS DE LABORATORIO
(Manual)

- | | |
|---|--|
| 17. Volumen molar del oxígeno | 31. Acidos, bases, sales e indicadores |
| 18. Masa de 22,4 L de aire | 32. Autocatálisis |
| 20. Cambios de estado | 34. Solubilidad de sales |
| 21. Naturaleza del estado líquido | 35. Análisis de incógnitas I |
| 23. Tipos de dispersiones en agua | 36. Separaciones complejas |
| 24. Determinación de la solubilidad de NaCl en agua | 37. Análisis de incógnitas II |
| 25. Solubilidad | 38. Hierro, níquel y calcio |
| 27. Determinación del peso molecular por crioscopia | 39. Análisis de Incógnitas III |
| 29. Equilibrio químico | 49. Análisis volumétrico |
| 30. Oxidación y reducción | |

ESPECIALES

1. Clasificación de sustancias químicas