

LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL II (QU-0103)

II Semestre del 2000

UNIVERSIDAD DE COSTA RICA FACULTAD DE CIENCIAS ESCUELA DE QUIMICA 1 crédito, 3 horas de laboratorio Requisitos: QU-0100, QU-0101

Coordinadora: Licda. Patricia Guzmán L.

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

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.

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

DISTRIBUCION DE TIEMPO

FECHA		LABORATORIO		
1	7 - I lagosto	Instrucciones para asistentes		
2	14 -18 agosto	Seguridad y manejo de equipo		
3	21-25 agosto	17 y 18		
4	28 ag - 1 set	19 y Especial 2		
5	4 - 8 setiembre	20 y 21		
6	11-15 setiembre	Especial 1		
7	18-22 setiembre	23 y 24		
8	25 - 29 setiembre	25 y 30		
9	2 - 6 octubre	I parcial y nivelación		
10	9 - 13 octubre	34 y 35		
11	16-20 octubre	29 y 32		
12	23 - 27 octubre	49 y 31		
13	30 oct - 3 nov	36 y 37		
14	6 - 10 noviembre	38 y 39		
15	13-17 noviembre	33		
16	20-24 noviembre	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
19.	Difusión de Gases	33.	Electroquímica
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
29.	Equilibrio químico	39.	Análisis de Incógnitas III
30.	Oxidación y reducción	49.	Análisis volumétrico

ESPECIALES

- 1. Clasificación de sustancias químicas
- 2. Volúmenes de combinación (Gay Lussac)