



UNIVERSIDAD DE COSTA RICA
FACULTAD DE CIENCIAS
ESCUELA DE QUIMICA

LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL I
(QU-0101)

1 crédito, 3 horas de laboratorio

Correquisito: QU-0100

Coordinador: Lic. Eduardo Minero Torres, Ofic. 109

LABORATORIO (Curso de correquisito)

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 presentando los informes correspondientes.

Valor de las calificaciones:

Exámenes cortos	30 %	}	5% incógnita 15% reportes y 10% en prerreportes 10% trabajo en el Laboratorio
Trabajo	40 %		
Exámenes Parciales	30 %		

REPOSICIÓN DE LAS PRÁCTICAS DE LABORATORIO

La ausencia injustificada a una de las sesiones de laboratorio da por perdido el curso. Sólo 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

Texto de Laboratorio: Chaverri, G. Química General, Manual de Laboratorio, 2 edic. Editorial U.C.R., San José, 1983.

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

El folleto de reportes y las prácticas especiales deberán adquirirse en la fotocopidora de COOPEUN.

LABORATORIO DE QUIMICA GENERAL I
II CICLO 2000
(QU-0101)
DISTRIBUCION DEL TIEMPO

	S E M A N A	LABORATORIO
1	7 - 11 agosto	-
2	14 - 18 agosto K: 15 feriado	Seguridad y manejo de equipo
3	21-25 agosto	1 y 4 (a, b, c, d)
4	28 ag - 1 set	4 (e y f) + Destilación
5	4 - 8 setiembre	10
6	11-15 setiembre V: 15 feriado	no hay laboratorio
7	18-22 setiembre	11
8	25 - 29 setiembre	12 y 13
9	2 - 6 octubre	I Parcial y nivelación
10	9 - 13 octubre	Especial 5
11	16-20 octubre L: 16 feriado	no hay laboratorio
12	23 - 27 octubre	Especial 6
13	30 oct - 3 nov	16
14	6 - 10 noviembre	9 y 15
15	13-17 noviembre	7
16	20-24 noviembre	II Parcial y nivelación

PRACTICAS DE LABORATORIO
(manual)

- | | |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <ul style="list-style-type: none"> 1. El quemador de Bunsen y su llama 2. Estudio de propiedades 5. Síntesis de un compuesto 7. Termoquímica 9. Ley de proporciones definidas 10. Estudio de la densidad | <ul style="list-style-type: none"> 11. Oxígeno 12. Hidrógeno 13. Amoniaco 15. Serie de actividad de los metales 16. Cambios Químicos |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

ESPECIALES

- 5. El cobre y sus sales
- 6. Geometría molecular