

UNIVERSIDAD DE COSTA RICA
ESCUELA DE QUIMICA
QUÍMICA ANALÍTICA CUANTITATIVA
QU-0200
I-GENERALIDADES

DURACIÓN	Semestral
INTENSIDAD	3 créditos
Nº DE GRUPO Y HORARIO	Grupo 01 V: 13- 17:50 PM Atención a estudiantes 18-19 PM
LÍNEA CURRICULAR	Curso de servicio para diferentes carreras
REQUISITOS	QU-0102 y QU-0103 o QU-0114 y QU-0115
CORREQUISITO	QU-0201 Laboratorio de Química Analítica Cuantitativa.
PERÍODO	I Ciclo 2010
PROFESOR (A)	Lic. Carlos Salas R. M.Sc. Ma. Elena Arce U. Coordinadora. Ofic. 118 B (Química)

II-OBJETIVO DEL CURSO

El objetivo principal de este curso es que el estudiante conozca los principios de los métodos gravimétricos, volumétricos (valoraciones de neutralización y redox), y de absorción visible, así como los cálculos involucrados, el error y precisión de los mismos.

III-DESCRIPCION DEL CURSO

Ver cronograma de actividades del curso.

IV-EVALUACION

El sistema de evaluación consta de tres Exámenes Parciales, todos con igual valor. Los estudiantes cuyo promedio de exámenes parciales sea inferior a 7,0 pero igual o superior a 6,0, tendrán derecho al Examen de Ampliación.

La fecha y hora de realización de cada examen se indica en el cronograma del curso.

Si por una razón, debidamente justificada ante la Cátedra, el estudiante se ausenta a un examen parcial, deberá reponerlo en la fecha y hora que se indica en el cronograma, previa aceptación de la justificación presentada.

V- METODOLOGIA y OBSERVACIONES

A) Se realizarán 4 clases magistrales por semana, en donde se trabajará en la resolución de problemas de Química Analítica y la teoría relacionada con los mismos. En las clases se pueden emplear recursos audiovisuales, según criterio del profesor.

B) Es responsabilidad del estudiante repasar todos los contenidos indicados en el siguiente apartado:

1. Conocer el nombre y escribir la fórmula de las sustancias químicas más comunes.
2. Plantear y balancear diferentes tipos de ecuaciones químicas.
2. Interpretar y utilizar adecuadamente las constante de equilibrio para diferentes tipos de ecuaciones.
4. Distinguir entre ácidos y bases fuertes y débiles. Conocer propiedades de sales, ácidos y bases.
5. Saber realizar operaciones con logaritmos y antilogaritmos.
6. Resolver problemas prácticos de las relaciones estequiométricas en sistemas de neutralización, redox y precipitación.

C) El estudiante deberá presentar una identificación con foto antes de realizar cualquier examen.

D) Para reclamos en la calificación de exámenes, el estudiante deberá hacerlos por escrito ante su profesor(a), dentro de los siguientes 3 días hábiles después de la entrega oficial de resultados. Previamente, se exhibirá el “machote” en donde se indicará la forma correcta de resolver el examen y la distribución del puntaje.

No se atenderán reclamos en exámenes realizados con lápiz o cuando se haya utilizado corrector o haya sobreescritura, SIN EXCEPCIÓN.

E) Los exámenes se entregarán únicamente a su dueño, o a un representante que porte una autorización por escrito y copia de cédula del interesado.

F) Para justificar la ausencia a un examen por “choque” con otro examen, el estudiante debe aportar la correspondiente boleta firmada por el profesor del otro curso y con el sello de la otra Escuela. En caso de ausencia por enfermedad, deberá depositar el correspondiente certificado médico con los timbres de ley (**NO SE ACEPTAN FOTOCOPIAS**). Cuando la ausencia sea por otro motivo, el estudiante deberá entregar **PERSONALMENTE** a su profesor o a la coordinadora una nota breve en donde explique el motivo de su ausencia y adjuntar algún documento pertinente.

G) Al estudiante que sea sorprendido “copiando” en un examen se le aplicarán las sanciones establecidas en el Reglamento de Orden y Disciplina Estudiantil.

H) El estudiante deberá entregar una copia de su expediente académico cuando se presente a realizar el primer examen parcial. Esto con el fin de verificar el cumplimiento de requisitos y correquisito.

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

i. Conservar la calma e informar a la Secretaría de Recinto de Tacaes

ii. En caso de que la emergencia represente un riesgo, se deben activar las alarmas.

iii. Las personas deben evacuar las instalaciones y reunirse en las zonas establecidas para tal fin.

VI-BIBLIOGRAFIA

TEXTOS:

D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch. “Química Analítica”. 7a. Ed., Editorial McGraw Hill, México, 2001.

D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch. “Química Analítica”. 8a. Ed., Editorial Thomson, México, 2005.

REFERENCIAS:

1. Material didáctico preparado por la Sección de Química Analítica de la UCR.

2. Manual de Laboratorio de Química Analítica Cuantitativa. Sección de Química Analítica, UCR.

3. Chacón, J. Prácticas recomendadas para determinar y reportar la incertidumbre de las mediciones en Química Analítica. Editorial UCR, Costa Rica, 2004.

NOTAS IMPORTANTES:

1. Los números entre paréntesis se refieren a los capítulos correspondientes a la séptima edición del libro de texto.
2. El tiempo indicado para desarrollar cada tema es solamente una aproximación.
3. La materia a evaluar en cada examen parcial será comunicada a los estudiantes con antelación y no necesariamente tiene relación con la distribución de materia según el cronograma.
4. Se recomienda a los estudiantes de este curso asistir al “ESTUDIADERO DE QUÍMICA”, el cual funciona todos los miércoles del ciclo lectivo en el aula 213QU del edificio de Química los **miércoles de 8:00 AM a 12:00 MD**
5. Los estudiantes también contarán, como es usual, con un horario de atención por parte de cada profesor(a), el cual se comunicará en la primera semana de lecciones.
6. El estudiante es responsable de realizar la lectura de las secciones que asigne el profesor en el libro de texto y de consultar sus dudas al respecto en las horas de atención a estudiantes establecidas por el profesor.
7. El estudiante es responsable de resolver los problemas incluidos en el Folleto de Ejercicios (ref.1) y los ejercicios recomendados del libro de texto, indicados en los cuadros de las páginas 5 y 6.
8. Los ejercicios del libro de texto que únicamente se pueden resolver con Excel no se evaluarán. Estos ejercicios ya han sido excluidos de los cuadros anteriores.
9. **En algunos de los temas del curso, se darán ejemplos complementarios durante el desarrollo de las clases, por lo cual se hace énfasis en la necesidad de que el estudiante asista a clases. Además, se podrán hacer modificaciones o correcciones de algunos conceptos, fórmulas y/o ejercicios incluidos en el libro de texto.**

CRONOGRAMA DE ACTIVIDADES

Semana	FECHA	CAPÍTULO	TÍTULO	EVALUACIÓN
1	8-13 marzo	1, 2 (1, 2)	Naturaleza de la Química Analítica Metodología del análisis cuantitativo. Las sustancias químicas y los aparatos.	
2	15-20 marzo	5,6,7 (5,6,7)	Errores en el análisis químico. Errores Aleatorios.	
3	22-27 marzo	Material Especial (Ref.2)	Incertidumbre. Prueba robusta. (Materia incluida en Folleto de Laboratorio, Referencia 2).	
4	29 mar-3 abril		SEMANA SANTA	
5	5-10 abril	4(3) Apéndice 7 (6)	Cálculos en Química Analítica Normalidad. (Materia acumulativa)	
6	12-17 abril	9(4)	Disoluciones acuosas y equilibrio químico.	I PARCIAL S 17 abril 1:00PM
7	19-24 abril	13 (11)	Valoraciones.	
8	26 abril-1 mayo	14 (12)	SEMANA UNIVERSITARIA Principios valoraciones ácido base	
9	3-8 mayo	15 (13)	Curvas de valoración en sistemas ácido- base complejos.	
10	10-15 mayo	16 (14)	Aplicaciones de valorac. ácido -base	
11	17-22 mayo	18 (16)	Introducción a la electroquímica.	
12	23-29 mayo	19 (17) 20 (18)	Aplicac. de los potenciales de electrodo Aplicac. de valoraciones redox.	II PARCIAL S 29 mayo 1:00 PM
13	31 mayo-5 jun.	21 (19)	Potenciometría	
14	7-12 junio	12 (8)	Métodos gravimétricos de análisis.	
15	14-19 junio	24 (21) 25 (22)	Métodos espectroscópicos de análisis. Instrumentos de espectroscopia óptica.	
16	21-26 junio	26 (23)	Espectrometría de absorción molecular	III PARCIAL S 3 julio 1:00 PM
17	28 jun.-3 julio		Repaso y práctica de problemas	

EXÁMENES DE REPOSICIÓN:

PARCIAL 1: Viernes 23 abril 2010 (12:00 MD)

PARCIAL 2: Lunes 7 junio 2010 (1:00 PM)

PARCIAL 3: Martes 6 julio 2010 (1:00 PM)

EXAMEN DE AMPLIACIÓN: MARTES 13 JULIO 2010 (8:30 AM)

DESGLOCE DE LA MATERIA POR TEMAS.

D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch. “Química Analítica”. 7a. Ed., Editorial McGraw Hill, México, 2001.

Capítulo	Secciones	Tema	Ejercicios recomendados
1	Completo	Qué es la Química Analítica	No hay
2	A-E; G-H	Sustancias químicas y los aparatos	No hay
3	Completo	Algunos conceptos químicos	Todos
4	Completo	Equilibrio químico	1 -20; 22 (b-f)
5	Completo	Errores en el análisis químico	1-6; 8-10
6	Completo	Errores aleatorios	1-8
7	C -1	Prueba Q	3
8	Completo	Análisis gravimétrico	1-27; 29-33
11	Completo	Titulaciones	1-30(a); 31(a)-35
12	A-E	Titulaciones de neutralización	1-52
13	A-E	Titulaciones de ácidos y bases polifuncionales	1-32
14	Completo	Aplicaciones de las titulaciones de neutralización	8,9;14-12-16; 19-45
16	Completo	Elementos de electroquímica	1-14 (a-c); 16-23
17	Completo	Aplicaciones de los potenciales de electrodo	Todos
18	A-C3	Aplicaciones de titulaciones redox	7-14; 23-51
19	A-D3; E-F2; F4-G1	Potenciometría	1-7; 9; 11-22; 24
21	Completo	Métodos espectroscópicos de análisis	Todos
22	A-B1	Instrumentos para la medición de absorción	7 -9
23	A (titulac. se excluye)	Aplicaciones de métodos Espectroscópicos	1,7-10, 15, 17, 23, 26

DESGLOCE DE LA MATERIA POR TEMAS.

D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler y S.R. Crouch. “Química Analítica”. 8a. Ed., Editorial Thomson, México, 2005.

Capítulo	Secciones	Tema	Ejercicios recomendados
1	Completo	Naturaleza Química Analítica	No hay
2	Completo	Sustancias químicas y aparatos	No hay
4	Completo	Cálculos en Química Analítica	1-38
5	Completo	Errores en el análisis químico	1- 8; 10- 12
6	Completo	Errores aleatorios	1-4; 7-14
7	D1	Prueba Q	31-33
9	Completo	Disoluciones acuosas	1-31
12	Completo	Métodos gravimétricos	1-27; 29-33
13	A-C3	Valoraciones	1-3; 5, 8-21(a); 22(a)- 29
14	Excluir 14E	Principios valorac. Ácido base	1-6; 10-14; 18, 21-27; 29-31(a), 32(a-c); 33-43
15	Excluir 15H	Sistemas acido- base complejos	1-3; 6-11; 14-30
16	Excluir B3 y B4	Aplicaciones de las valoraciones Ácido base	2-6; 8,9, 12,13; 19-27, 31,33, 35, 37, 38,42, 43; 46-48
18	Completo	Introducción a la electroquímica	1-14 (a,b), 16-23
19	Completo	Aplicac. Potenciales de electr.	7-12; 15
20	A-C3	Aplicaciones valoraciones redox	11-15,24,26,28-30, 32-37; 39-41;43, 44,48
21	A-D3; F1,F4-G1	Potenciometría	1-3(a), 5-7,9,11(a-c),12,13, 15-17,19-22; 24
24	A-C3	Introd.. mét. espectroquímicos	1-24, 26-28
25	A-A6; B1	Instrumentos de espectrometría	11, 12
26	A-A3	Espectr. de absorción molecular (excluir: “Efecto de las incertidumbres instrum”.p808)	1(a), 2-7,10,17, 18,26(a), 27