

Facultad de Ingeniería y Ciencias Agropecuarias Carrera IBT-311 Química Analítica y Laboratorio

Período 2017-1

1. Identificación

Número de sesiones: 64

Número total de horas de aprendizaje: TOTAL: 160 h= 64 presenciales + 96 h de

trabajo autónomo.

Créditos - malla actual: 6

Profesor: MSc. Mónica Vaca Proaño

Correo electrónico del docente (Udlanet): monica.vaca@udlanet.ec

Coordinador: Dra. Vivian Morera Córdova

Campus: Queri

Pre-requisito: IBT211/ QUI200/ MAT210

Co-requisito:

Paralelo: 1 y 2 Tipo de asignatura:

Optativa	
Obligatoria	X
Práctica	

Organización curricular:

Unidad 1: Formación Básica	X
Unidad 2: Formación Profesional	
Unidad 3: Titulación	

Campo de formación:

Campo de formación						
Fundamentos Praxis Epistemología y Integración de Comunicaci						
teóricos	profesion	metodología de la	saberes,	y lenguajes		
al inv		investigación	contextos y			
			cultura			
X						

2. Descripción del curso

La Química analítica es una ciencia experimental responsable de caracterizar la composición de la materia cuantitativa y cualitativamente. Sin embargo, el arte de la química analítica no está en la realización de un análisis de rutina y sí en la mejora de métodos establecidos y desarrollo de nuevos. Está ligada a la aplicación del conocimiento químico para identificar un problema y proponer una solución a partir de datos experimentales.

3. Objetivo del curso



Transferir conocimientos de química analítica y su aplicabilidad, basándose en la identificación y definición del problema, diseño del procedimiento experimental, ejecución del experimento mediante métodos gravimétricos, volumétricos o análisis instrumental, recopilación de datos y procesamiento de los mismos con el objetivo de formular una solución o respuesta ante un determinado planteamiento.

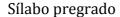
4. Resultados de aprendizaje deseados al finalizar el curso

Resultados de aprendizaje (RdA)	RdA perfil de egreso de carrera	Nivel de desarro (carrera)	
 Asocia determinaciones analíticas cuantitativas y cualitativas para el estudio de procesos químicos y biológicos. Reproduce en el laboratorio herramientas y principios de la química analítica para el estudio de los sistemas y procesos biológicos 	 Evalúa y diseña tecnologías biológicas aplicadas a procesos productivos, basados en normativas legales y de calidad, con el objetivo de optimizar los recursos y aumentar la productividad en empresas y laboratorios, con ética profesional. Demuestra pericia en la aplicación de técnicas de laboratorio para análisis, diagnóstico e investigación. 	Inicial (X) Medio () Final ()	

5. Sistema de evaluación

De acuerdo al Modelo Educativo de la UDLA la evaluación busca evidenciar el logro de los resultados de aprendizaje (RdA) enunciados en cada carrera y asignatura, a través de mecanismos de evaluación (MdE). Por lo tanto la evaluación debe ser continua, formativa y sumativa. La UDLA estipula la siguiente distribución porcentual para los reportes de evaluaciones previstas en cada semestre de acuerdo al calendario académico:

Reporte de progreso 1	35%
Sub componentes	
Examen:	12%
Informes de laboratorio:	6%
Lecciones:	5%
Tareas y controles de lectura:	3%
Participación en clase y en foros:	4%
Exposiciones:	5%
Reporte de progreso 2	35%
Sub componentes	
Examen:	12%
Informes de laboratorio:	6%
Lecciones:	5%





Tareas y controles de lectura:	3%
Participación en clase y en foros:	4%
Exposiciones:	5%

Evaluación final 30%

Sub componentes

Póster científico: 12% Examen: 15% Informes de laboratorio: 3%

Al finalizar el curso habrá un examen de recuperación para los estudiantes que, habiendo cumplido con más del 80% de asistencia presencial a clases, deseen reemplazar la nota de un examen anterior (ningún otro tipo de evaluación). Este examen debe integrar todos los conocimientos estudiados durante el periodo académico, por lo que será de alta exigencia y el estudiante necesitará prepararse con rigurosidad. La nota de este examen reemplazará a la del examen que sustituye. Recordar que para rendir el EXAMEN DE RECUPERACIÓN, es requisito que el estudiante haya asistido por lo menos al 80% del total de las sesiones programadas de la materia. No se podrá sustituir la nota de un examen previo en el que el estudiante haya sido sancionado por una falta grave, como copia o deshonestidad académica.

6. Metodología del curso y de mecanismos de evaluación.

6.1. Escenario de aprendizaje presencial.

- Participación en clase y en foros (4% Progreso 1 y 2). La participación en clase se medirá de acuerdo a las respuestas generadas en las mismas, comentarios, preguntas etc. En cada progreso habrá 1 foro generado en el aula virtual en la cual se evaluará la intervención activa y generación de ideas por parte de los estudiantes.
- -Tareas y controles de lectura (3% Progreso 1 y 2). Las cuales comprenden consultas y tareas de discusión. Además los controles de lectura que comprenden preguntas acerca de papers enviados para su revisión o demás temas enviados a leer.
- -Lecciones (5% Progreso 1 y 2). Preguntas puntuales y precisas de un tema tratado en la clase anterior o en la semana. Puede ser oral o escrita. Es para evaluar el aprendizaje constante.
- -Exposiciones (5% Progreso 1 y 2). A los compañeros y al docente sobre un tema o paper preseleccionado de aplicabilidad de química analítica en Biotecnología.
- -Examen (12% Progreso 1 y 2; 15% Evaluación final). El cual contendrá preguntas de opción múltiple, preguntas abiertas, preguntas cerradas, de razonamiento, ejercicios propios de la química analítica y procedimientos en laboratorio.

6.2. Escenario de aprendizaje virtual



-Participación en clase y en foros (4% Progreso 1 y 2). La participación en clase se medirá de acuerdo a las respuestas generadas en las mismas, comentarios, preguntas etc. En cada progreso habrá 1 foro generado en el aula virtual en la cual se evaluará la intervención activa y generación de ideas por parte de los estudiantes.

6.3. Escenario de aprendizaje autónomo.

- -Informes de laboratorio (6% Progreso 1 y 2; 3% Evaluación final). Será realizado un informe de laboratorio por cada práctica realizada, siguiendo el formato establecido en la rúbrica. Título, abstract, introducción, Materiales y métodos, Resultados y discusión y referencias.
- -Tareas y controles de lectura (3% Progreso 1 y 2). Las cuales comprenden consultas y tareas de discusión. Además los controles de lectura que comprenden preguntas acerca de papers enviados para su revisión o demás temas enviados a leer.
- -Póster científico (15% Evaluación final). Es la propuesta de un proyecto que incluya técnicas de Química Analítica en el ámbito biotecnológico

7. Temas y subtemas del curso

RdA	Temas	Subtemas
1. Asocia determinaciones	1. Introducción a la	1.1. Definición de
analíticas cuantitativas y	Química Analítica y	Química Analítica.
cualitativas para el estudio de	herramientas básicas en	1.2. Perspectiva
procesos químicos y biológicos	Química Analítica.	Analítica.
2. Reproduce en el laboratorio		1.3. Aplicabilidad en el
herramientas y principios de la		área Biotecnológica.
química analítica para el estudio		1.4. Estequeometría
de los sistemas y procesos		de Reacción.
biológicos		1.5. Unidades para
		expresar la
		concentración de una
		disolución.
1 . Asocia determinaciones	2. Calibración y	2.1. Calibración de las
analíticas cuantitativas y	estandarización de	señales
cualitativas para el estudio de	instrumentos y métodos	2.2. Métodos de
procesos químicos y biológicos	analíticos.	estandarización
2. Reproduce en el laboratorio		2.3. Regresión lineal.
herramientas y principios de la		
química analítica para el estudio		
de los sistemas y procesos		
biológicos		
1 . Asocia determinaciones	3. Evaluación de los datos	3.1. Obtención y
analíticas cuantitativas y	analíticos	preparación de
cualitativas para el estudio de		muestras, tipos de
procesos químicos y biológicos		muestra.
2. Reproduce en el laboratorio		3.2. Caracterización



herramientas y principios de la química analítica para el estudio de los sistemas y procesos biológicos		de las mediciones y resultados: medida de tendencia central y de dispersión. 3.3. Caracterización de los errores experimentales: exactitud y precisión. 3.4. Errores sistemáticos: errores de método, errores de procedimiento, errores de muestreo y errores personales. 3.5. Errores
1. Asocia determinaciones analíticas cuantitativas y cualitativas para el estudio de procesos químicos y biológicos 2. Reproduce en el laboratorio herramientas y principios de la química analítica para el estudio de los sistemas y procesos biológicos	4.Métodos gravimétricos de Análisis	aleatorios. 4.1. Definición de Gravimetría 4.2. Gravimetría de Precipitación 4.3. Gravimetría de Volatilización 4.4. Gravimetría de partículas
1. Asocia determinaciones analíticas cuantitativas y cualitativas para el estudio de procesos químicos y biológicos 2. Reproduce en el laboratorio herramientas y principios de la química analítica para el estudio de los sistemas y procesos biológicos	5.Métodos volumétricos de Análisis	5.1. Aspectos generales de la volumetría 5.2. Volumetrías basadas en las Reacciones ácido – base. 5.3. Volumetrías basadas en las reacciones de complejación. 5.4. Volumetrías basadas en reacciones de precipitación. 5.5. Volumetrías basadas en reacciones redox.
 Asocia determinaciones analíticas cuantitativas y cualitativas para el estudio de procesos químicos y biológicos Reproduce en el laboratorio 	6. Análisis instrumental	6.1. Definición de Espectrometría de Análisis. 6.2. Métodos analíticos basados en

udla-

Sílabo pregrado

herramientas y principios de la	absorción	de	la
química analítica para el estudio	radiación		
de los sistemas y procesos	electromag	nética.	
biológicos	6.3.	Méto	dos
	analíticos	basados	en
	emisión	de	la
	radiación		
	electromag	nética.	
	6.4.	Méto	dos
	cromatogra	áficos.	
	6.5 Electro	foresis	

8. Planificación secuencial del curso

Sema	na 1				
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia	Tarea/ trabajo	MdE/Producto/ fecha de entrega
			de clase	autónomo	
	Introducción a	1.1. Definición de	Resolución	-Consultas	Tareas y controles de
#1y2	la Química	Química	de ejercicios	-Lectura de	lectura, Lección/
	Analítica y	Analítica.		<i>paper</i> que	Calificación directa o
	herramientas	1.2. Perspectiva	Aula	abarque la	rúbrica/ Entrega una
	básicas en	Analítica.	magistral	importancia	semana después de ser
	Química	1.3. Aplicabilidad		de la Química	enviada a la tarea.
	Analítica.	en el área		analítica en	
		Biotecnológica.		Biotecnología	
Sema	na 2	1		<u> </u>	<u> </u>
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/	Tarea/	MdE/Producto/
			estrategia	trabajo	fecha de entrega
			de clase	autónomo	
	Introducción a	1.4.	Resolución	-Resolución	Tareas y controles de
#1y2	la Química	Estequeometría	de ejercicios	de ejercicios	lectura, Lección,
	Analítica y	de Reacción.		-Exposición:	Exposición,
	herramientas	1.5. Unidades	Aula	Química	Participaciones en
	básicas en	para expresar la concentración de	magistral	Analítica en la	Foros/ Calificación
	Química Analítica.	una disolución.		Biotecnología. -Foro:	directa o rúbrica/
	Allalitica.	ulia disolucion.		"Química	Entrega una semana después de ser enviada
				Analítica y	a la tarea.
				Biotecnología"	a la tal ca.
				Diotechologia	
Sema					
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/	Tarea/	MdE/Producto/
			estrategia	trabajo	fecha de entrega
			de clase	autónomo	

udb-

Sílabo pregrado

Sema: RdA	na 6 Tema	experimentales: exactitud y precisión. Sub tema	Actividad/	Tarea/	MdE/Producto/
Com		exactitud y			
#1y2	3.Evaluación de los datos analíticos	3.1. Obtención y preparación de muestras, tipos de muestra. 3.2. Caracterización de las mediciones y resultados: medida de tendencia central y de dispersión. 3.3. Caracterización de los errores	de clase Resolución de ejercicios Aula magistral	-Resolución de ejercicios -Consultas	Tareas y controles de lectura/Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia	Tarea/ trabajo	MdE/Producto/ fecha de entrega
Sema		I	I	I	1
			Práctica de Laboratorio		Lección. Informes de Laboratorio/Rúbrica o calificación directa/ entrega hasta 15 días después de realizar la práctica.
#1y2	2. Calibración y estandarización de instrumentos y métodos analíticos.	2.2. Métodos de estandarización (continuación) 2.3. Regresión lineal.	Resolución de ejercicios Aula magistral	-Resolución de ejercicios -Consultas -Informe de Laboratorio	Tareas y controles de lectura / Calificación directa o rúbrica/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega
Sema					a la tal ca.
	estandarización de instrumentos y métodos analíticos.	de las señales 2.2. Métodos de estandarización.	de ejercicios Aula magistral	de ejercicios -Consultas	lectura / Calificación directa o rúbrica/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.
	2. Calibración y	2.1. Calibración	Resolución	-Resolución	Tareas y controles de

UOS-

Sílabo pregrado

#1y2	3.Evaluación de los datos analíticos	3.4. Errores sistemáticos: errores de método, errores de procedimiento, errores de muestreo y errores personales. 3.5. Errores aleatorios.	Resolución de ejercicios Aula magistral Práctica de Laboratorio	-Resolución de ejercicios -Consultas -Informe de Laboratorio	Tareas y controles de lectura/Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea. Lección Informes de Laboratorio/calificación directa o rúbrica/ entrega hasta 15 días después de realizar la práctica.
	na 7 Retroalimei	ntación			
Sema: RdA	na 8 Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega
#1y2	4.Métodos gravimétricos de Análisis	4.1. Definición de Gravimetría 4.2. Gravimetría de Precipitación	Resolución de ejercicios Aula magistral	-Resolución de ejercicios -Consultas	Tareas y controles de lectura /Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.
Sema	na 9		I		
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega
#1y2	4.Métodos gravimétricos de Análisis	4.3. Gravimetría de Volatilización	Resolución de ejercicios Aula magistral	-Resolución	Tareas y controles de lectura /Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.
Sema	na 10		1	l	
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega
#1y2	4.Métodos gravimétricos de Análisis	4.4. Gravimetría de partículas	Resolución de ejercicios Aula magistral Práctica de Laboratorio	-Resolución de ejercicios -Consultas -Informe de Laboratorio	Tareas y controles de lectura /Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea. Lección. Exposición

Sílabo pregrado



	T		T	1					
					Informes de Laboratorio / Rúbrica o calificación directa/ entrega hasta 15 días después de realizar la práctica.				
Sema	na 11		1						
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega				
#1y2	5.Métodos volumétricos de Análisis	5.1. Aspectos generales de la volumetría 5.2. Volumetrías basadas en las Reacciones ácido – base.	Resolución de ejercicios Aula magistral	-Resolución de ejercicios -Consultas	Tareas y controles de lectura / Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea.				
Sema	Semana 12								
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega				
#1y2	5.Métodos volumétricos de Análisis	5.3. Volumetrías basadas en las reacciones de complejación. 5.4. Volumetrías basadas en reacciones de precipitación.	Resolución de ejercicios Aula magistral Práctica de Laboratorio	-Resolución de ejercicios -Consultas -Informe de Laboratorio	Tareas y controles de lectura / Rúbrica o calificación directa/ entrega una semana después de ser enviada a la tarea. Lección. Exposición. Informes de Laboratorio/ Rúbrica o calificación directa/ entrega hasta 15 días después de realizar la práctica				
Sema	na 13								
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega				
#1y2	5.Métodos volumétricos de Análisis	5.5. Volumetrías basadas en reacciones redox.	Resolución de ejercicios Aula magistral	-Exposición: Aplicabilidad de Métodos volumétricos en Biotecnología	Lección. Exposición. Informes de Laboratorio/ Rúbrica o calificación directa/ entrega hasta 15 días después de realizar la				



					práctica				
C	na 14 Datus al	<u> </u>							
Semana 14 Retroalimentación Semana 15									
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega				
#1y2	6. Análisis instrumental	6.1. Definición de Espectrometría de Análisis. 6.2. Métodos analíticos basados en absorción de la radiación electromagnética. 6.3. Métodos analíticos basados en emisión de la radiación electromagnética.	Aula magistral Práctica de Laboratorio	-Proyecto final -Exposición de técnica instrumental aplicada a Biotecnología	después de realizar la				
Sema	na 16								
RdA	Tema	Sub tema	Actividad/ estrategia de clase	Tarea/ trabajo autónomo	MdE/Producto/ fecha de entrega				
#1y2	6. Análisis instrumental	6.4 Métodos cromatográficos. 6.5 Electroforesis	Aula magistral Gira de Observación	Proyecto fina Exposición de técnica instrumental aplicada a Biotecnología	Proyecto / Rúbrica o calificación directa/ Semana 16				
		peración de clases	1	D . C.11	D . C !! 1 1 !!				
1-7	General	Todos los subtemas del semestre	ula magistral	Portafolio del estudiante	Portafolio del estudiante				

9. Normas y procedimientos para el aula

- Se tomará lista a los 10 minutos del horario de ingreso a la clase. Después de este tiempo los alumnos podrán entrar a clase pero no constará en la base de datos su asistencia.
- Los celulares deben estar en modo "silencioso" y si el alumno necesita contestar una llamada urgente, puede salir de la clase, sin necesidad de interrumpirla para pedir permiso.
- Si necesita salir por algún motivo de la clase, hágalo sin necesidad de interrumpirla para pedir permiso (Tendrá sus excepciones durante una evaluación).

Sílabo pregrado



- Puede traer a clase bebidas sin alcohol (agua, té, jugos). Así como frutas, chocolates, caramelos. No pueden ser alimentos crujientes, que emitan olores o migajas. Lo anterior está permitido siempre y cuando no se fomente desorden y mantengan las instalaciones limpias. Este punto es prohibido en los laboratorios.
- Si se demuestra plagio en cualquier tipo de evaluación será sancionado según el docente considere conveniente. Cada caso será analizado individualmente.
- El docente no tiene la potestad de justificar ninguna falta de los alumnos. Solo se podrá recibir exámenes y tareas atrasados sobre el 100% de la nota con justificación. En caso de no tener justificación se recibirá sobre el 50% de la nota.

10. Referencias bibliográficas

10.1. Principales.

*Harvey, D. (2002). *Química Analítica Moderna*. Madrid, España: McGrawHill.

*Skoog, D., West, D. y Holler, F. (2005). *Fundamentos de Química Analítica*. Barcelona, España: Reverte.

* Harris, D. (2007). *Análisis químico cuantitativo*. Barcelona, España. Reverte.

11. Perfil del docente

Nombre del docente: Mónica Vaca Proaño

Maestría en Ingeniería de la Energía por la Pontificia Universidad Católica de Chile, Ingeniera Química por la Escuela Politécnica Nacional-Ecuador. Experiencia en el campo de investigación y educación universitaria.

Contacto: monica.vaca@udlanet.ec