



Ministerio de Cultura y Educación
Universidad Nacional de San Luis
Facultad de Ingeniería y Ciencias Agropecuarias
Departamento: Ciencias Básicas
Area: Química

(Programa del año 2024)

I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
Química Analítica General	LICENCIATURA EN	Ord. N° 6/21	2024	1° cuatrimestre

BROMATOLOGÍA

II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
BOMBEN, RENATA MAGALI	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
AMAR, PABLO ALBERTO	Prof. Colaborador	A.1ra Semi	20 Hs
LUCERO, MARIA EUGENIA	Auxiliar de Laboratorio	A.2da Simp	10 Hs

III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
Hs	1 Hs	3 Hs	2 Hs	6 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoria con prácticas de aula y laboratorio	1° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
11/03/2024	21/06/2024	15	90

IV - Fundamentación

La química analítica es una ciencia que se basa en la medición para determinar la composición y/o estructura química de un analito en cualquier muestra utilizando como herramienta el análisis químico.

Se fundamenta en el conocimiento de diferentes leyes, análisis, métodos, y técnicas necesarios para poder resolver un problema real, seleccionando y evaluando la factibilidad del uso de un método y luego de una técnica para realizar el proceso analítico, formado por etapas fundamentales, con el objetivo de obtener resultados válidos y confiables, de calidad analítica y reproducibles.

Es de gran importancia conocer la amplia interacción que tiene la química analítica con otras disciplinas de la química y otras ciencias.

V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

Resultados de Aprendizaje:

- Comprender cada una de las etapas fundamentales de un proceso analítico para realizar el análisis químico de una muestra de forma eficiente aprovechando los recursos disponibles en el laboratorio.
- Conocer los diferentes tipos y métodos de análisis para poder seleccionar el método más adecuado para llevar a cabo un proceso analítico, teniendo en cuenta el tipo de muestra y los equilibrios químicos involucrados en cada técnica analítica.

- Identificar y aprender a minimizar los posibles errores que se cometen al realizar un proceso analítico de una muestra cualquiera para obtener resultados confiables y reproducibles a partir de una técnica analítica adecuada.
- Adquirir criterios en el tratamiento de los datos y evaluación de los resultados de un análisis químico utilizando los distintos modelos estadísticos y validando los resultados con el software Excel.
- Interpretar una técnica analítica y la realización de la misma para analizar una muestra determinada a través de técnicas de manipuleo para cada uno de los materiales y equipos de laboratorio, y atendiendo el desecho de los residuos y soluciones de manera adecuada para el cuidado del medio ambiente.
- Obtener cierta destreza en la manipulación de material de laboratorio, orden en el registro de datos, realización de los cálculos e informe correcto de laboratorio teniendo en cuenta las Normas de Laboratorio de análisis químicos.
- Potenciar el trabajo en equipo como formación con la que el estudiante se enfrentará en su vida profesional, respetando el ambiente de trabajo mutuo, docente-estudiante, como así también los compromisos, informes y plazos, contraídos con el equipo y con el docente.

VI - Contenidos

UNIDAD 1

Introducción. El proceso analítico, etapas fundamentales. Propiedades analíticas: definición, clasificación, importancia en el análisis químico. Muestreo: objetivos e importancia. Preparación de la muestra para el análisis: ensayos preliminares; disolución; disgregación; destrucción de materia orgánica; acondicionamiento.

UNIDAD 2

Equilibrio químico, factores que lo afectan. Equilibrio ácido-base. Revisión de teorías de ácidos y bases; influencia del solvente; concepto de pH. Cálculo de pH para electrolitos fuertes y débiles, monopróticos y polipróticos. Soluciones amortiguadoras. Hidrólisis de sales.

UNIDAD 3

Análisis volumétrico. Generalidades. Volumetrías ácido-base: ácidos fuertes, débiles, ácidos polipróticos, mezclas alcalinas. Peso equivalente. Curvas de titulación ácido-base; punto de equivalencia, punto final. Indicadores de punto final; intervalo de viraje del indicador, error de titulación, patrones.

UNIDAD 4

Equilibrio de solubilidad. Solubilidad y producto de solubilidad. Efecto de la temperatura. Efecto de ion común. Efecto del pH en el equilibrio de solubilidad. Solubilidad de hidróxidos.

UNIDAD 5

Volumetrías de precipitación: análisis de la curva de titulación para iones de igual y distinta carga. Punto de equivalencia, punto final, indicadores, error de titulación; sustancias patrón. Argentometrías: métodos de Mohr, Volhard, Fajans, aplicaciones, indicadores, ventajas y desventajas.

UNIDAD 6

Volumetrías por formación de complejos. Generalidades. Aplicaciones: Mercurimetrías, Cianoargentometrías, punto final, punto de equivalencia, errores de titulación. Indicadores metalocrómicos, sustancias patrón en complejometría. Quelometrías: valoraciones con EDTA, métodos directos e indirectos.

UNIDAD 7

Equilibrio de óxido-reducción. Volumetrías redox: Curvas de titulación redox, punto inicial, potencial en el punto de equivalencia y punto final, error de titulación, curvas asimétricas. Indicadores: tipos. Aplicaciones: cerimetría, permanganimetría, yodimetría, yodometría.

UNIDAD 8

Principios generales del análisis gravimétrico. Formación (mecanismos) y propiedades de los precipitados. Distintos procesos y factores que los afectan. Precipitados cristalinos y coloidales. Precipitación en fase homogénea: ventajas y desventajas; ejemplos. Contaminación de los precipitados: clasificación y tipos. Técnicas de purificación: digestión y lavado. Tratamiento térmico de los precipitados: secado, calcinación. Conversión: factor gravimétrico.

VII - Plan de Trabajos Prácticos

Los Trabajos Prácticos de la asignatura consistirán:

- 1) Resolución de Problemas: aplicando los conocimientos adquiridos en las clases teóricas. Con estas clases se pretende desarrollar criterio y ejercitar la capacidad de razonamiento.

2) Prácticos de Laboratorio: cuyos objetivos consisten en afianzar los conocimientos adquiridos, desarrollar la capacidad de trabajar en equipo y seguir metodologías a través de los protocolos de los ensayos experimentales.

Se realizarán los siguientes Prácticos de Laboratorio:

1. Uso de material de laboratorio y preparación de soluciones.
2. Volumetría ácido-base: normalización y valoración de ácidos fuertes y bases fuertes.
3. Volumetría ácido-base: valoración de ácidos débiles. Determinación de la acidez de un vinagre comercial.
4. Volumetría ácido-base: determinación de la alcalinidad en agua de proceso.
5. Volumetría de precipitación: determinación de cloruros en leche descremada comercial.
6. Volumetría de complejación: determinación de dureza de aguas.
7. Volumetría rédox: determinación de vitamina C en un producto comercial.
8. Método gravimétrico: determinación de sulfatos en aguas.

VIII - Regimen de Aprobación

A - METODOLOGÍA DE DICTADO DEL CURSO:

El dictado de la asignatura se realizará mediante la modalidad de clase tradicional, esto es:

- 1° Explicación Teórica.
- 2° Entrega de un cuestionario Guía de teoría y la Guía de resolución de problemas.
- 3° Resolución de problemas, cálculos con una introducción teórica al inicio.
- 4° Explicación del laboratorio.
- 5° Entrega del Práctico de Laboratorio.
- 6° Realización del laboratorio.

Trabajos Prácticos de aula

Se llevarán a cabo en el Aula, junto a los Auxiliares, sumando clases de consulta 2 días a la semana para poder finalizar con la resolución de cada guía correspondiente a cada unidad del programa.

Trabajos Prácticos de Laboratorio

- El estudiante concurrirá al laboratorio con la indumentaria adecuada y las herramientas para poder realizar el TP.
- El TP se realizará con la guía aportada por el docente, con la explicación previa de cada laboratorio y la supervisión de los auxiliares.
- Será interrogado antes, durante o al finalizar la realización del trabajo práctico en forma oral o escrita.
- Registrará en forma ordenada y prolija los datos obtenidos y los cálculos correspondientes al laboratorio. Realizará los cálculos previos consignados por el docente.
- Al finalizar el trabajo práctico deberá entregar el material de trabajo, residuos y laboratorio en perfectas condiciones de limpieza.
- Realizará un Informe de Laboratorio de manera individual, con los datos obtenidos, éste se corregirá y tendrá que aprobarlo, sin el cual no se considerará realizado el práctico de laboratorio. Se le dará la posibilidad de corregirlo hasta en dos oportunidades.

Se utilizará la plataforma CLASSROOM como herramienta y como soporte para facilitar la comunicación docentes-estudiantes, como así también para aportarles las guías necesarias de teoría, prácticas de aula y de laboratorio.

B - CONDICIONES PARA REGULARIZAR EL CURSO

Para acceder a la condición de regular, el estudiante deberá cumplir los siguientes requisitos:

- Acreditar el 80% de asistencia a los Prácticos de Aula en el horario establecido para los mismos.
- Acreditar el 100% de asistencia a los Prácticos de Laboratorio. Tendrá derecho a una primera recuperación aquel estudiante que hubiera aprobado el 80% de los trabajos realizados durante el cuatrimestre.
- Aprobar el 100% de los Informes de Laboratorio.
- (Para aquel estudiante que acredite trabajar, se considerará la ordenanza CS 26/97)

- Parciales:

- En cada parcial se evaluará problemas similares a los resueltos en las clases prácticas y preguntas sobre las prácticas de laboratorio.

- Deberá aprobar 2 parciales escritos evaluando resolución de problemas y preguntas de laboratorio con un mínimo de 6 (seis) puntos cada uno y 1 parcial con exposición oral grupal de la última unidad del programa. Según ordenanza O.C. N° 32/14, cada parcial tendrá dos recuperaciones: el 1° recuperatorio de cada parcial se tomará en el término de una semana y los 2° recuperatorios al finalizar el cuatrimestre.

C – RÉGIMEN DE APROBACIÓN CON EXÁMEN FINAL

El examen final es de forma oral, con el sorteo de 2 (dos) unidades del programa, seguido de la selección de una de ellas por el estudiante para comenzar a exponer luego de 10 minutos dados para repaso de la teoría. El estudiante tendrá la posibilidad de rendir junto con el programa de la asignatura como guía para su desarrollo.

Se le dará las clases de consulta necesarias, solicitándolas vía mail a la Docente Responsable, una semana antes de la fecha del examen.

D – RÉGIMEN DE PROMOCIÓN SIN EXAMEN FINAL

El curso no contempla régimen de promoción.

E – RÉGIMEN DE APROBACIÓN PARA ESTUDIANTES LIBRES

El curso no contempla régimen de aprobación para estudiantes libres.

IX - Bibliografía Básica

[1] [1] Skoog, West, Crouch y Holler – Fundamentos de Química Analítica – Cengage Learning S.A., 9ª Ed. 2015.

[2] [2] Day Jr. y Underwood - Química Analítica Cuantitativa - Editorial Prentice Hall. 5a Ed. 1997.

[3] [3] Harris, Daniel - Análisis Químico Cuantitativo - Ed Reverté, 3a en español. 2007

[4] [4] Butler, J. N. - Equilibrio iónico en soluciones - Cálculo de pH y solubilidad (Addison Wesley Series). 1980.

[5] [5] Burriel Martí, Fernando - Química Analítica Cualitativa - Ed. Paraninfo, 18ª Ed. 2008.

[6] [6] Kolthoff, I. M. y Sandell, E. B. - Tratado de Química Analítica Cuantitativa - Ed. Nigar, 6ª Ed. 1985.

[7] [7] Vogel, Arthur - Química Cualitativa y Cuantitativa (I y II) - Editorial Kapelusz. 1974.

[8] [8] Bermejo, Francisco - Química Analítica General, Cuantitativa e Instrumental (I y II) - Ed Paraninfo. 1991.

[9] [9] Skoog, West, Holler and Crouch - Analytical Chemistry an Introduction – 7ª Ed. 2000.

X - Bibliografía Complementaria

[1]] Análisis Químico Cuantitativo. Daniel Harris. 2ª Ed., Editorial Reverté. 2001.

XI - Resumen de Objetivos

- Comprender cada una de las etapas fundamentales de un proceso analítico.
- Conocer los diferentes tipos y métodos de análisis.
- Identificar y aprender a minimizar los posibles errores que se cometen al realizar un proceso analítico de una muestra cualquiera.
- Adquirir criterios en el tratamiento de los datos y evaluación de los resultados de un análisis químico.
- Interpretar una técnica analítica y la realización de la misma.
- Obtener cierta destreza en la manipulación de material de laboratorio, orden en el registro de datos, realización de los cálculos y confección del informe de laboratorio.
- Potenciar el trabajo en equipo.

XII - Resumen del Programa

Unidad 1: Proceso analítico. Métodos analíticos.

Unidad 2: Equilibrio químico. Equilibrio ácido-base. Unidad 3: Análisis volumétrico. Volumetría ácido-base. Unidad 4:

Equilibrio de solubilidad.

Unidad 5: Volumetría de precipitación.

Unidad 6: Equilibrio y volumetría por formación de complejos.

Unidad 7: Equilibrio y volumetría rédox.

Unidad 8: Análisis gravimétrico.

XIII - Imprevistos

Se le comunicará al estudiante de cualquier imprevisto por medio de la plataforma Classroom.

XIV - Otros