

1- DATOS DE LA CATEDRA

Carrera: *Licenciatura en Saneamiento y Protección Ambiental.*
Año: Quinto Régimen: Cuatrimestral
Responsable de la Cátedra: *Lic. Graciela M. Silva*
Asistente de Cátedra : *Bioquímica Rossana Bruera*

2.- OBJETIVOS GENERALES:

*Los objetivos de la materia son:
Brindar al alumno los fundamentos teóricos sobre determinaciones analíticas y sobre los métodos instrumentales modernos aplicados en estudios ambientales.
Conocer los aspectos y condiciones experimentales correspondientes a las distintas etapas de un análisis químico: toma y preparación de muestras, metodología más adecuada para un análisis e interpretación de los resultados.*

3.- CONTENIDOS MINIMOS:

Cromatografía: GC, LC y HPLC. Espectroscopía: AAS, emisión y masas. Espectrofotometría e IR

4.- PROGRAMA ANALITICO:

UNIDAD 1: *Toma y Preparación de muestras en Química Analítica*

Tipo y tamaño de muestras. Toma y traslado de las mismas. Conservación y pretratamiento de muestras en el Laboratorio. Técnicas de extracción y preconcentración. Derivatización para posterior análisis.

Métodos Espectroscópicos

UNIDAD 2: *Fundamentos de la Espectroscopía*

Espectro electromagnético. Interacción entre la onda electromagnética y la materia. Espectroscopía Atómica y molecular. Espectroscopía de absorción y de emisión. Relación entre Absorbancia y concentración. Curvas de Calibración. Diseño general del Instrumental: Fuentes de radiación, selectores de longitud de onda, celdas para muestras, detectores, procesadores y transductores de señal.

UNIDAD 3: *Espectroscopía Atómica*

*Absorción Atómica: Niveles de energía y proceso de absorción. Proceso de análisis:
1. métodos de introducción de la muestra. 2.- Métodos de atomización de la muestra.
3.- Detección. 4.- Información analítica. 5.- Aplicación ambiental del método.*

Espectroscopía de Emisión por Plasma Inducido: Proceso de emisión energética. Proceso de análisis: 1.- Métodos de introducción de la muestra. 2.- Atomización e ionización de la muestra. 3.- Detección. 4.- Información analítica. 5.- Aplicación ambiental del método.

UNIDAD 4: Espectroscopía molecular

Espectroscopía UV-Visible: Relación entre la estructura electrónica y la absorción de Radiación UV- Visible. Identificación de grupos funcionales. Absortividad molar. Proceso de Análisis: 1.- Celdas. 2.- Detección. 3.- Información analítica. 4.- Aplicación ambiental del método.

Espectroscopía de Fluorescencia: Proceso de Emisión energética. Proceso de Análisis: 1.- Preparación de la muestra. 2.- Detección. 3.- Información analítica. 4.- Aplicación ambiental del método.

Espectroscopía IR: Fundamentos de la Absorción IR. Vibración molecular. Proceso de análisis: 1.- Manejo de muestras líquidas, sólidas y gaseosas. 2.- Celdas y ventanas 3.- Detección. 4.- FTIR 5.- Información analítica. 6.- Aplicación ambiental del método.

Espectrometría de Masas: Fundamentación del método. Proceso de análisis. Aplicación del método.

Métodos Cromatográficos

UNIDAD 5: Fundamentos de la Cromatografía

Tipos de fase estacionaria y móvil. Interacción analito-fase estacionaria. Velocidad de migración. Tiempo de retención. Soportes de fase estacionaria. Diseño general del Instrumental: Portadores, Inyectores, Columnas, detectores, procesadores y transductores de señal.

UNIDAD 6: Cromatografía Gaseosa

Manejo de muestras sólidas, líquidas y gaseosas. Proceso de Análisis: 1) Inyección de la muestra. 2) Elección de la columna adecuada. 3) Sistema de detección. 4) Información analítica 5) Aplicación ambiental del método.

UNIDAD 7: Cromatografía Líquida de Alta Resolución (HPLC)

Tipos de Cromatografía Líquida: Cromatografía de Intercambio Iónico, de Exclusión por Tamaño, de Partición y de Adsorción. Elección del sistema de solventes. Selección de la columna cromatográfica. Proceso de Análisis: 1) Sistema de bombeo. 2) Inyectores para muestra. 3) Sistema de detección. 4) Información analítica. 5) Aplicaciones ambientales del método.

UNIDAD 8: Otros Métodos Instrumentales

Cromatografía por Fluidos Supercríticos. Electroforesis Capilar.

5- BIBLIOGRAFIA:

BIBLIOGRAFÍA BÁSICA:

Título: Principios de Análisis Instrumental (5 ed.)

Autor: Douglas A. Skoog, F. James Holler, Timothy A. Nieman

Traducción al español (2003)

Título: Handbook of Instrumental Techniques for Analytical Chemistry

Autor: Frank A. Settle

Editorial: Prentice Hall (1997) ISBN:0131773380

Título: Contemporary Instrumental Analysis

Autor: Kenneth A. Rubinson y Judith F. Rubinson

Editorial: Prentice Hall (1999) ISBN: 0137907265

Título: Instrumental Analysis of Pollutants (Environmental Management Series)

Autor: C. N. Hewitt (1991) ISBN: 185166548x

Título: Qualitative and Instrumental Analysis of Environmentally Significant Elements

Autor: Thomas G. Chasteen

Editorial: John Wiley & Sons (1993) ISBN: 0471586498

Título: Analytical Instrumentation Handbook

Editorial: Galen Wood Ewing ISBN: 0824794559

BIBLIOGRAFÍA DE CONSULTA:

Título: Chemical Technicians Ready Reference Handbook

Editorial: Mc Graw Hill (1996) ISBN: 0070571864

Título: Análisis Químico Cuantitativo

Autor: Harris, Daniel C. Editorial: Reverte (2001)

Título: Instrumental Methods for Determining Elements

Autor: Larry R. Taylor (1994)

Título: Instrumental Methods in Food Analysis (Techniques and Instrumentation) v18

Autor: J.R.J. Pare y J.M.R. Belanger (1997)

Título: Instrumental Multi-Elements Chemical Analysis

Autor: Zeev B. Alfassi (1998) ISBN: 0751404276

Título: Instrumental Analysis for Water Pollution Control

Autor: Khalil H. Mancy

Título: Chemistry Experiments for Instrumental Methods

Autor: Donald T. Sawyer, William R. Heineman ISBN:047189303x

6- CONDICIONES DE CURSADO, EVALUACION Y ACREDITACION

Para cursar la materia el alumno deberá tener aprobadas: Química Ambiental, Bioestadística y Saneamiento II y cursada Toxicología Ambiental.

Para aprobar el cursado de la materia: El alumno deberá aprobar los dos exámenes parciales con un mínimo de 60 puntos sobre 100. En caso de obtener menos de 60 puntos, en uno de los parciales, deberá rendir un Examen Recuperatorio al finalizar el cuatrimestre.

Aprobación de la materia:

- Por promoción: El alumno deberá aprobar en primera instancia los dos exámenes parciales con un mínimo de 80 puntos sobre 100.

Al momento de rendir el 2º Examen de Promoción se deberá contar con las materias correlativas aprobadas.

- Por Examen Final: El alumno que apruebe el cursado sin cumplimentar los requisitos de Promoción deberá aprobar el Examen Final.

7- HORARIO:

CARGA HORARIA SEMANAL: 5 horas

CARGA HORARIA TOTAL: 80 horas

DISTRIBUCION HORARIA: lunes y martes de 15 a 17,30 h.



Lic. Graciela M. Silva

Bioquímica Rossana Bruera