

PROGRAMA DE CURSO: LABORATORIO DE INSTRUMENTACIÓN Y TÉCNICAS MODERNAS DE
ANÁLISIS
I SEMESTRE, 2022

Datos Generales

Sigla: LQ-0055

Nombre del curso: Laboratorio de Instrumentación y Técnicas Modernas de Análisis

Tipo de curso: Práctico

Número de créditos: 2

Número de horas semanales presenciales: 4

Número de horas semanales de trabajo independiente del estudiante: 2

Requisitos: LQ00-29, LQ00-20

Correquisitos: LQ00-50

Ubicación en el plan de estudios: VII Ciclo

Horario del curso: Grupo 001: Jueves 13:00 pm a 16:50 pm

Grupo 002: Miércoles 08:00 am a 11:50 am

Suficiencia: No

Tutoría: No

Virtualidad: Bajo Virtual

Modalidad: Presencial

Datos del profesor

Nombre: Lic. Priscilla Rojas Alvarado

Correo electrónico: priscilla.rojasalvarado@ucr.ac.cr

Horario de consulta: Miércoles 13:00 pm a 15:00 pm / Jueves 10:00 am a 12:00 pm (Presencial o Vía zoom).

1. Descripción del curso

Es un curso práctico y de investigación, el cual pretende que el estudiante ponga en práctica lo aprendido a lo largo de la carrera, para investigar, razonar, decidir con criterio y proponer métodos de análisis en diferentes ítems de ensayo (alimentos, medicamentos, bebidas alcohólicas, productos de limpieza, entre otros) para analizar por Espectrofotometría Ultra Violeta Visible (UV), Espectroscopia de Absorción Atómica (AA), Cromatografía de gases (GC), Cromatografía Líquida de Alta Resolución (HPLC), Cromatografía de Iones (CI), Espectroscopía de Infrarrojos (IR) y Ensayo de Disolución, según corresponda.

El curso se manejará de manera presencial y tendrá modalidad bajo virtual, por lo que se utilizará la plataforma de Mediación Virtual para el intercambio de todo el material

relacionado con el curso (documentación, propuestas de análisis, preinformes, informes, entre otros).

2. Objetivo General

Crear en el estudiante un mayor grado de criterio a la hora de efectuar un análisis instrumental, empleando las destrezas aprendidas en cursos anteriores, de forma que el estudiante se pueda enfrentar de forma efectiva a la investigación, elaboración, modificación y ejecución de métodos de análisis empleando técnicas instrumentales analíticas y a su vez resaltar la importancia de estas técnicas en los procesos de calidad, investigación y el desarrollo de nuevos productos manufacturados en la industria actual.

3. Objetivos específicos

- Ayudar al estudiante a crear la experticia necesaria en el desenvolvimiento, durante la ejecución de un análisis instrumental.
 - Enseñar al estudiante a identificar y controlar los factores críticos de cada una de las técnicas instrumentales utilizadas en la investigación, el desarrollo de productos y el control de calidad de la industria actual.
 - Aplicar el uso de la tecnología, en el análisis instrumental de laboratorio, por medio del análisis de productos de consumo diario.
 - Identificar las ventajas y las limitaciones de algunos métodos de análisis, en los diferentes instrumentos analíticos.
 - Permitir al estudiante la interacción eficaz con el instrumento en estudio, para facilitarle la confianza en su correcta manipulación.
 - Permitir que el estudiante se enfrente a los diversos conflictos que el trabajar con técnicas instrumentales conlleva, de manera que pueda cuestionar y buscar soluciones por sí mismo y así generarle conocimiento.
 - Generar datos de análisis que demuestren estadísticamente el correcto desempeño del estudiante al frente de un análisis instrumental.
-

4. Contenidos

Se estudiará en detalle el funcionamiento práctico y el manejo del software respectivo de los instrumentos más utilizados en la industria actual, se evaluará el desenvolvimiento en la ejecución de análisis, considerando desde preparación de muestras hasta etapa de lectura en el instrumento, las técnicas analíticas que se van a estudiar son:

- Espectroscopía de Infrarrojo por Transformada de Fourier (FTIR)
- Estación de Disolución para Medicamentos
- Espectroscopía Ultra Violeta Visible (UV-Vis)
- Espectroscopía de Absorción Atómica (AA)
- Cromatografía de gases (CG)
- Cromatografía Líquida de Alta Resolución (HPLC)
- Cromatografía de Iones (CI)

5. Metodología

El estudiante contará con dos semanas para desarrollar sus análisis con cada una de las técnicas instrumentales, hasta haber completado las técnicas mencionadas. Al final del curso presentarán ante sus compañeros un trabajo final de índole investigativo.

Se trabajará en grupos (dos o tres), pero se evaluará en detalle el desempeño individual. Se le dará gran valor a la iniciativa del estudiante, a su interés por lo que hace y a su trabajo analítico. Se realizará una prueba corta sobre cada técnica analizada en el curso.

Simultáneo a cada sesión de trabajo, el estudiante deberá ir trabajando en la propuesta de análisis para las siguientes técnicas analíticas, de manera que presente su propuesta inmediatamente finalice con la técnica anterior, o en su defecto, se pueden presentar todas las propuestas desde el inicio del curso, según instrucciones del profesor y el cronograma definido.

6. Evaluación

<i>Descripción</i>	<i>Porcentaje</i>
Propuestas de Análisis	15%
Informes de laboratorio	25%
Trabajo de Laboratorio/ Bitácora- Formatos	20%
Avance Trabajo Final	10%
Trabajo Final	10%
Exposición	10%
Examen Final	10%
Total	100%

6.1. Consideraciones sobre la evaluación

6.1.1. Instrucciones para las propuestas de análisis

Presentar en la segunda semana al menos dos de las propuestas de análisis, según el cronograma propuesto. Si el grupo lo desea, puede plantear todas las propuestas simultáneamente.

Las propuestas deben estar basadas en un método de referencia de un artículo científico con buen respaldo bibliográfico.

Primero deben realizar una propuesta verbal o vía email (previa verificación de existencias en el laboratorio, esto lo consultan con el encargado del laboratorio).

Una vez en acuerdo (profesor-estudiante), las propuestas serán por escrito en un documento PDF con la siguiente información:

- a) Nombre y carné
- b) Sustancia por analizar
- c) Producto comercial en estudio
- d) Técnica por utilizar
- e) Objetivos (general y tres específicos)
- f) Descripción del método de análisis (en prosa o esquema)
- g) Detalle de los parámetros del equipo (ej: flujo, columna, fase móvil, etc)
- h) Reactivos y concentraciones
- i) Constantes fisicoquímicas
- j) Material y equipo requerido
- k) Fuente de donde proviene el método

Nota: cualquier propuesta ya aprobada, podrá ser sometida a cambios (recomendados por el profesor), en el momento de ejecutar el análisis, para asegurarse el cuidado óptimo del equipo y las condiciones ideales para la operación del laboratorio. Si las propuestas no se suben a la plataforma de Mediación Virtual en la fecha y hora estipulada, se califica con Nota 0.

6.1.2. Elaboración de pre-informes y formatos

Manejar una libreta cocida y numerada (por grupo de trabajo), en la cual se evidencien pormenores de trabajo en el laboratorio, metodología detallada, cálculos previos al análisis y demás detalles que se consideren oportunos durante la realización

de la práctica, de manera que se genere evidencia del trabajo realizado. Al finalizar cada sesión registrar nombre y firma de cada estudiante, indicando la hora de finalización de la práctica y someter a visto bueno del profesor mediante firma.

Diseñar previo a cada sesión de laboratorio un formato (por grupo) para la recolección de datos experimentales de cada sesión de laboratorio. El mismo debe contemplar los cuadros necesarios para registrar las pesadas, diluciones, respuestas de equipo (áreas, absorbancias u otros). Debe darse el visto bueno de parte del profesor, antes de finalizar la sesión de laboratorio. Registrar cada formato con su código respectivo según instrucciones del profesor, en una matriz de documentos.

Al final del curso deben entregar el material completo al profesor.

6.1.3. Instrucciones para los informes (tipo artículo científico)

El informe debe llevar los siguientes apartados:

- a) Título: que revele el contenido de lo estudiado, breve y conciso.
- b) Autor (es): nombre, carné y correo electrónico.
- c) Resumen (5%): Breve reseña de lo realizado y obtenido (250 palabras máximo).
- d) Palabras clave: máximo cinco palabras que destaquen lo investigado.
- e) Introducción (10%): Antecedentes a nivel internacional y nacional de lo referente a lo investigado.
- f) Marco Teórico (10%): Sustento bibliográfico de aspectos de actualidad que tienen trascendencia en el análisis escogido que generen valor al informe (breve).
- g) Metodología (5%): Esquemas de procedimientos de manera cronológica, materiales, reactivos empleados, detalles del equipo.
- h) Resultados (20%): De las dos semanas por separado y en conjunto, con análisis estadístico. Cuadros comparativos e individuales. Incluir gráficos si los hay.
- i) Discusión (25%): De los resultados con respecto a las especificaciones, y análisis objetivo entre los resultados, posibles fuentes de error, aspectos críticos que pudieron influir, implicaciones en el mercado y en el ser humano, si el producto incumple por exceso o faltante con respecto a lo etiquetado. Análisis objetivo de acuerdo con lo obtenido, de si, el análisis es confiable o no. La relevancia de lo obtenido para la toma de decisiones a nivel industrial, considerando la normativa vigente. Otros aspectos que considere oportunos.
- j) Conclusiones (20%): Puntuales, acerca de lo obtenido en los análisis, lecciones aprendidas al efectuar el estudio. Mínimo dos conclusiones por estudiante.
- k) Bibliografía (5%): Mínimo 15 referencias bibliográficas (5 en inglés).

Nota: Si los informes no se suben a la plataforma de Mediación Virtual en la fecha y hora estipulada, se califica con Nota 0.

6.1.4. Instrucciones trabajo final

- a) A más tardar en semana 8, presentar una propuesta de investigación en la que se emplee una técnica instrumental de las estudiadas a lo largo de la carrera.
- b) Requisitos indispensables: *es indispensable que la investigación resuelva un problema real*, es decir, que aporte valor a la sociedad con los resultados y el aporte crítico de lo investigado. Deben emplear análisis estadístico que respalden la confiabilidad de los datos que obtengan en el laboratorio.
- c) Presentar como producto final, un artículo científico (paper) y realizar una presentación sobre el trabajo realizado.
Como ejemplos de temas investigativos: 1- “Estudio del contenido de acetaminofén en cinco marcas de tabletas de venta en Costa Rica, empleando UV-Vis”; 2- “Indagación por IC del contenido de nitritos en salchichas consumidas en el cantón de Grecia”; 3- Evaluación de la presencia de Calcio en agua de pozo del distrito de Tacaes y su posible efecto en la salud del consumidor”; 4- Determinación del contenido de metanol en guaro clandestino y su repercusión en la salud; 5- Análisis de clorotalonil por HPLC, en aguas de uso agrícola y su eventual repercusión en el ser humano.
- d) El avance del trabajo final se entrega en la fecha estipulada en el cronograma y este debe llevar: título, autores, introducción, marco teórico, metodología y referencias.
- e) El trabajo final debe llevar estos mismos apartados (tomando en cuenta las correcciones y la retroalimentación dada por el docente) y además, incluir resumen, palabras claves, resultados, discusión y conclusiones obtenidas.

6.2. Observaciones sobre la evaluación del laboratorio

- a) Es obligatorio asistir a todas las sesiones de laboratorio.
- b) No habrá reposición de prácticas de laboratorio. (Sólo en casos calificados y bien justificados.)
- c) Las pruebas cortas de laboratorio se notificarán al estudiante y se realizará por medio de Mediación Virtual.
- d) La nota mínima de aprobación es 70 (setenta, en escala de 1 a 100).
- e) Ninguna fecha adicional a la práctica, corrige una ausencia a una práctica correspondiente a la fecha obligatoria.
- f) Es obligación del alumno(a) llevar al laboratorio: gabacha, anteojos, encendedor, papel absorbente, jabón líquido, limpiadores, etiquetas, marcadores, además de las muestras y cualquier otro material que se le solicite para la realización de las prácticas de laboratorio.

- g) Al finalizar la sesión de trabajo de laboratorio, el alumno(a), debe tener debidamente firmada por parte del profesor la bitácora que con ese fin se llevará, en cada una de las fechas obligatorias de asistencia.
- h) QUEDA TERMINANTEMENTE PROHIBIDO EL USO DE CELULARES ENCENDIDOS DENTRO DEL LABORATORIO, ASÍ COMO COMER, FUMAR Y RECIBIR VISITAS SIN LA AUTORIZACIÓN DEL PROFESOR.

7. Cronograma

SEMANA		ACTIVIDAD	Entregable
1	28- 31 marzo	Instrucciones generales	
2	04-08 abril	1 ^{era} sesión de trabajo – Técnica 1	Propuesta Técnica #1
3	11-15 abril	SEMANA SANTA	
4	18-22 abril	2 ^{da} sesión de trabajo – Técnica 1	Propuesta Técnica #2
5	25- 29 abril	SEMANA UNIVERSITARIA	
6	02-06 mayo	1 ^{era} sesión de trabajo – Técnica 2-	Informe #1
7	09-13 mayo	2 ^{da} sesión de trabajo – Técnica 2	Propuesta Técnica #3
8	16-20 mayo	1 ^{era} sesión de trabajo – Técnica 3-	Informe #2 Propuesta de Trabajo Final
9	23-27 mayo	2 ^{da} sesión de trabajo – Técnica 3	Propuesta Técnica #4
10	30 mayo- 03 junio	1 ^{era} sesión de trabajo – Técnica 4-	Informe #3
11	06-10 junio	2 ^{da} sesión de trabajo – Técnica 4	Propuesta Técnica #5
12	13-17 junio	1 ^{era} sesión de trabajo – Técnica 5-	Informe #4
13	20-24 junio	2 ^{da} sesión de trabajo – Técnica 5	Avance Trabajo Final
14	27 junio- 01 julio	1 ^{era} sesión de trabajo – Investigación Trabajo Final-	Informe #5
15	04-08 julio	2 ^{da} sesión de trabajo – Investigación Trabajo Final	
16	11-15 julio	Presentación del Trabajo Final -	Entrega Trabajo Final
17	18-22 julio	Examen Final	
18	25-29 julio	Entrega de Notas	

8. Bibliografía

Álvares, G. E., & Pérez, M. J. M. (2005). Manual de análisis químico cuantitativo para ingenieros forestales. La Habana, CU: Editorial Félix Varela.

Bailey, C. L. E., Gallego, P. A., & Picón, Z. D. (2011). Introducción a la experimentación en química física y química analítica. Madrid, ES: UNED - Universidad Nacional de Educación a Distancia.

- Basulto, L. Y., Estévez, T. B., & Bernal, M. M. A. (2009). La solución de problemas experimentales en los laboratorios docentes de química, asistido por el método heurístico. *Revista Cubana de Química*, Vol. XVIII, No 2, 2006. La Habana, CU: Editorial Universitaria.
- Dean, J. A. M., Settle, L. L., Willard, F. A., & Hobart, H. (1990). *Métodos instrumentales de análisis*. Compañía Editorial Continental.
- Faraldos, M. & Goberna, C. (2009). *Técnicas de análisis y caracterización de materiales* (2a. ed.). Madrid, ES: Editorial CSIC Consejo Superior de Investigaciones Científicas.
- Guzmán, D. D., Zamubio, J. R., & Polanco, H. V. M. (2010). *Introducción a la técnica Instrumental*. México, D.F., MX: Instituto Politécnico Nacional.
- Harris, D. (1992). *Análisis Químico Cuantitativo*. Editorial Iberoamericana. México.
- Marín, G. M. L. (2004). *Análisis químico de suelos y aguas. Transparencias y problemas*. Valencia, ES: Editorial de la Universidad Politécnica de Valencia.
- Rodríguez, A. J. J. (2014). *Química y análisis químico*. Barcelona, ES: Cano Pina.
- Rouessac, F., & Rouessac, A. (2003). *Análisis químico: métodos y técnicas instrumentales modernas*. McGrawHill Interamericana de España.
- Rubinson, K. & Rubinson, J. (2001). *Análisis Instrumental*. Editorial Pearson educación S.A. Madrid.
- Sánchez, R. J., & Villalobos, G. M. (2010). *Tratamiento de los resultados analíticos: aplicación de la estadística en el laboratorio*. Barcelona, ES: Cano Pina.
- Schenk G.H, Hahn R.B, Hartkopf A.V. (1984). *Química Analítica Cuantitativo*. Editorial Continental. México.
- Sierra, I., Pérez, D., & Morante, S. (2008). *Prácticas de análisis instrumental*. Madrid, ES: Dykinson.
- Skoog D.A, Holler F.J & Nieman T.A. (2001). *Principios de Análisis Instrumental*. 5ta edición. Editorial Mc GrawHill. Madrid.
- Walton, H. F., & Reyes, J. (1983). *Análisis químico e instrumental moderno*. Reverté.
- Willard Meritt, Dean y Settle. (1991). *Métodos Instrumentales de Análisis*. Editorial Iberoamericana. México.