

UNIVERSIDAD NACIONAL DE CHIMBORAZO FACULTAD DE INGENIERIA					
GUÍA DE PRÁCTICAS PERIODO ACADÉMICO: 2025-1S				VERSIÓN: 1	
CARRERA: Ing. Industrial		DOCENTE: Alejandro Ortega Camino		SEMESTRE: Segundo PARALELO: A y B	
NOMBRE DE LA ASIGNATURA: Química Orgánica		CÓDIGO DE LA ASIGNATURA: IIB230626		LABORATORIO: Ciencias Químicas MODALIDAD: Presencial	
Práctica No.: 4	Tema: Obtención de aceites esenciales mediante destilación por arrastre de vapor	Duración (horas) 2	No. Grupos Paralelo A 4 Paralelo B 2+1	No. Estudiantes/Grupo Paralelo A 5 Paralelo B 2 de 5 + 1 de 4	
Objetivos de la Práctica: Obtener aceite esencial a partir de hojas de diversas plantas mediante el proceso de destilación por arrastre de vapor.					
Equipos, Materiales e Insumos: • 1 equipo de destilación • 1 matraz Erlenmeyer • Núcleo de ebullición • 1 termómetro • Mechero Bunsen • Rejilla metálica • Soporte universal • Pinzas de sujeción • Probeta • Embudo • Papel aluminio • Mortero y pistilo Reactivos: • Agua • Hojas de plantas					
Procedimiento: 1. Armar el equipo de destilación por arrastre de vapor 2. Triture las hojas en un mortero. Pesar la cantidad obtenida. 3. Colocar en el balón de destilación el material obtenido en el mortero. Luego, adicione agua hasta llenar la mitad del balón de destilación. 4. Agregar núcleos de ebullición al balón. 5. Calentar el balón de destilación. En el momento en que se forme el vapor, y este empiece a pasar al condensador, mida la temperatura y regístrela. 6. El destilado (vapor de agua con aceite esencial) se almacena en un recipiente.					

Resultados:

- Comparar la temperatura de destilación con la consultada en fuentes bibliográficas.
- Determinar el tiempo en el que se produce la destilación del aceite esencial.
- Elaborar un cuadro de resultados con los datos obtenidos.

Anexos: Cuestionario:

1. Armar el equipo de destilación por arrastre de vapor
2. Triture las hojas en un mortero. Pesar la cantidad obtenida.
3. Colocar en el balón de destilación el material obtenido en el mortero. Luego, adicione agua hasta llenar la mitad del balón de destilación.
4. Agregar núcleos de ebullición al balón.
5. Calentar el balón de destilación. En el momento en que se forme el vapor, y este empiece a pasar al

Conclusiones:**Anexos:****Referencias bibliográficas:**

- MORRISON, Robert T. y BOYD, Robert N. Química Orgánica. Zugazagoitia Herranz, Rosa; Fiedler, Peter; Rock, Cristina (trad.) 5ta ed. México: Pearson-Addison Wesley, 1998. 1510 p. ISBN 13: 978-968-444-340-2 ISBN: 968-444-340-4.

Fecha de Revisión y Aprobación: 16 de abril de 2025

Firma Director de Carrera

Firma Docente