Introducción Caracterización de materia prima Extracción Equipamiento Análisis de costos Conclusiones

Proyecto Integrador

Diseño de un módulo de extracción y purificación de ácido carnósico a partir de hojas de romero (*Rosmarinus officinalis*)

Alumno: Benelli, Federico Ezequiel

Dirección: Severini, Hernán y Turco, Mauricio

14 de Diciembre de 2020

Introducción Caracterización de materia prima Extracción Equipamiento Análisis de costos

Ácido Carnósico Objetivos

Introducción

Generalidades

Figura: Ácido Carnósico

El ácido carnósico es un metabolito secundario que se encuentra en ciertas plantas mediterráneas.

Plantas que se encuentran expuestas a diversas condiciones de **estrés ambiental** Esto conlleva a que requieran compuestos **antioxidantes** como agentes **protectores**.

Rol Antioxidante

El ácido carnósico representa el **90 % de la actividad antioxidante** de los extractos de romero.

En comparación a otros antioxidantes naturales, como el α -tocoferol, presenta mayores resistencias a temperaturas elevadas, como así también una mayor actividad que antioxidantes sintéticos como BHA y BHQ.

Los extractos de romero son utilizados en la industria alimenticia hace más de 20 años, y debido a su a naturaleza antioxidante, el ácido carnósico es considerado el **indicador principal** para estandarizarlos.

Propiedades Medicinales

Además de dichas propiedades, el ácido carnósico presenta potenciales usos de aspecto medicinal, dentro de ellos se enuentran:

- Prevención y tratamiento de cáncers de cólon e hígado.
- Reparación de daños en hígado.
- Evitar la generación de depósitos de lípidos promovedores de arteriosclerosis.
- Efecto neuroprotectivo en pacientes de Parkinson.
- Prevención de neurodegeneración causante de Alzheimer.

Materias Primas

Figura: Carnosol

El ácido carnósico se presenta en ocho géneros de plantas distintos, pertenecientes al género de las *Lamiaceae*. Siempre acompañado de su primer compuesto de descomposición, el carnosol.

Dentro de estos, los que más se destacan son la Salvia y el Romero, siendo en este segundo donde se encuentra en mayor proporción.

Romero



Figura: Planta de Romero

El Romero (*Rosmarinus Officinalis*), es un arbusto aromático, leñoso de hojas perennes y muy ramificado.

Es originario del mediterráteno pero se cría en todo tipo de suelos, preferentemente los secos y permeables. Presenta una fácil adaptación a suelos pobres y crece principalmente en zonas litorales o de montañas bajas.

Actualmente en el país la producción de romero se centra principalmente en las provincias de Córdoba y Mendoza, con una producción anual de aproximadamente 42 toneladas anuales.

Objetivos

Objetivo General

Diseñar un proceso y equipos para la obtención de un extracto de romero con un contenido elevado de ácido carnósico como herramienta de incremento de valor agregado y de minimización de costos de transporte de la producción de un productor local.

Objetivos Específicos

- Caracterizar la materia prima a utilizar.
- Diseñar un proceso de obtención de un concentrado de ácido carnósico a partir de hojas de romero libres de aceites esenciales.
- Seleccionar que equipos realizarán las operaciones involucradas.
- **Diseñar** el extractor a utilizar en el proceso de extracción planteado.
- Evaluar los costos de inversión y operativos que requeriría la incorporación de este módulo a una planta destiladora

Propiedades físicas

Humedad Se determinó secando las hojas con temperatura y calculando la diferencia de peso: $\%H=\frac{M_0-M_f}{M_0}\cdot 100$

Propiedades físicas

Humedad Se determinó secando las hojas con temperatura y calculando la diferencia de peso: $\%H=\frac{M_0-M_f}{M_0}\cdot 100$

Densidad real Se realizó la molienda a polvo de hojas y se pesó un volumen medido en una probeta de $10\ mL$

Propiedades físicas

Humedad Se determinó secando las hojas con temperatura y calculando la diferencia de peso: $\%H=\frac{M_0-M_f}{M_0}\cdot 100$

Densidad real Se realizó la molienda a polvo de hojas y se pesó un volumen medido en una probeta de $10\ mL$

Densidad aparente Se determinó de manera equivalente para tres casos diferentes:

- Hojas depositadas.
- Densidad tras golpear la probeta.
- Densidad tras compactar el lecho.

Propiedades físicas

Humedad Se determinó secando las hojas con temperatura y calculando la diferencia de peso: $\%H=\frac{M_0-M_f}{M_0}\cdot 100$

Densidad real Se realizó la molienda a polvo de hojas y se pesó un volumen medido en una probeta de $10\ mL$

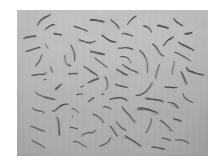
Densidad aparente Se determinó de manera equivalente para tres casos diferentes:

- Hojas depositadas.
- Densidad tras golpear la probeta.
- Densidad tras compactar el lecho.

Los resultados obtenidos fueron:

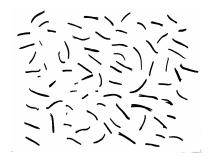
Humedad (%)	DR $(\frac{Kg}{m^3})$	DD $\left(\frac{Kg}{m^3}\right)$	DG $\left(\frac{Kg}{m^3}\right)$	DC $\left(\frac{Kg}{m^3}\right)$
8,4	557,8	134,4	161,4	193,3

Distribución de tamaños de partículas



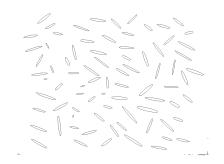
Se determinó una morfología aproximada a las hojas mediante análisis de imágenes, ajustando la forma de estas a elipses utilizando el software ImageJ.

Distribución de tamaños de partículas

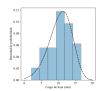


Se determinó una morfología aproximada a las hojas mediante análisis de imágenes, ajustando la forma de estas a elipses utilizando el software ImageJ.

Distribución de tamaños de partículas



Una vez ajustadas las elipses se analizó la distribución de los largos y anchos de las mismas, donde se observó en ambos casos distribuciones levemente sesgadas a la izquierda.





Medida	Media (mm)	Factor de asimetría
Largo	10,5	-0,40
Ancho	1,4	-0,38

Contenido de ácido carnósico

Extracción Solvente alcohólico con asistencia por ultrasonido. Cuantificación HPLC.



El valor obtenido de concentración de ácido carnósico fue del 6.06% (p/p) en base húmeda

Figura

Introducción
Caracterización de materia prima
Extracción
Equipamiento
Análisis de costos

Determinación de Parámetros de extracció Propiedades de extracción Purificación

Extracción

Determinación de parámetros de extracción

- Solvente a utilizar.
- Cinética de extracción.
- Equilibrio.
- Etapas de purificación.

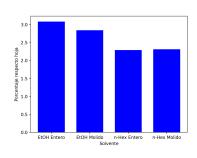
Determinación de parámetros de extracción

Solvente a utilizar

Se realizó una comparación entre dos tipos de solventes:

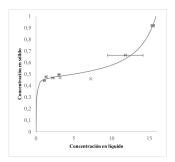
- Etanol:Agua 70:30
- Hexano:Diclorometano 90:10





Propiedades de extracción

Determinación de equilibrio



Figura

Para una mejor comprensión de las posibles concentraciones y rendimientos alcanzables se deteminaron las concentraciones de equilibrios entre la matriz sólida y el solvente de extracción.

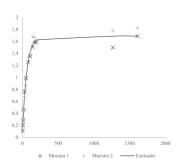
Para esto se realizaron dos actividades:

- Extracción a distintas relaciones sólidos/solvente.
- Extracciones consecutivas reutilizando solvente.

Los valores se ajustaron a una ecuación tipo Langmuir/anti-Langmuir

Propiedades de extracción

Cinética de extracción



Se determinó el coeficiente de difusión efectiva D_{eff} a partir de datos experimentales de cinética. Relizando extracciones y tomando muestras en intérvalos de tiempo.

$$E(t) = \frac{C_s(t) - C_L^{\infty}}{C_{s,0}(t) - C_L^{\infty}}$$

$$E(t) = C_1 e^{-q_1^2 \frac{D_{eff}t}{L_c^2}}$$

$$D_{eff} \approx 9.9 \cdot 10^{-10} \frac{m^2}{s}$$

Determinación de Parámetros de extracción Propiedades de extracción Purificación

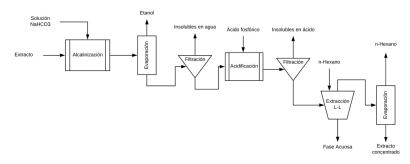
Purificación Etapas de purificación

Una vez obtenido el extracto incial, es necesario realizar purificaciones para obtener un producto de **mayor concentración** y un **elevado grado de pureza**.

Para determinar las etapas necesarias para la purificación se tuvieron en cuenta propiedades físico-químicas estimadas y estudios ya realizados en bibliografía.

Etapas de purificación

Para la obtención de un extracto de mayor pureza se propuso un proceso de múltiples etapas, en base a propiedades estimadas del compuesto y de consultas bibliográficas.



Etapas de purificación

Se realizaron cuatro ensayos en base al proceso propuesto y a observaciones vistas durante la realización de las etapas experimentales.

Ensayos

- Ensayo 1 Evaporación de etanol, posterior acidificación y extracción L-L.
- Ensayo 2 Extracción sin evaporación de etanol.
- Ensayo 3 Extracción sin recuperar precipitado.
- Ensayo 4 Extracción a mayor concentración inicial.

Los ensayos se compararon en función de la **pureza** de ácido carnósico final obtenida y el **rendimiento** de recuperación en función de la cantidad inicial en el extracto etanólico.

Comparación entre ensayos

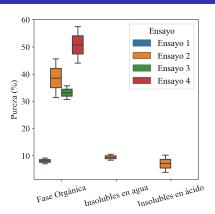


Figura: Purezas

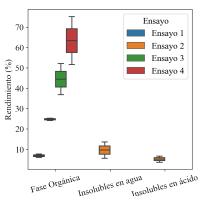
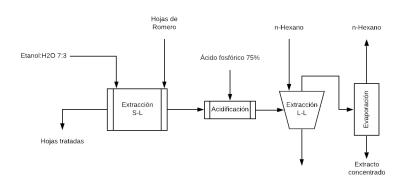


Figura: Rendimientos

Proceso reducido



Introducción
Caracterización de materia prima
Extracción
Equipamiento
Análisis de costos

Selección de equipo extracto Diseño de extractor Purificación Proceso Final

Equipamiento

Selección de equipo extractor Factores

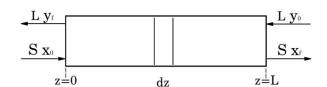
Para seleccionar el equipo de extracción en la primer etapa se tuvieron en cuenta:

- Maximizar rendimiento.
- Maximizar concentración.
- Minimizar el volumen de solvente mensual.

Se estimaron estos parámetros para tres tipos de extractor distintos y se compararon los resultados. Luego se utilizaron para calcular una función objectivo, donde el equipo que la maximice sería el mejor candidato.

$$FO = \frac{R \cdot C}{V}$$

Selección de equipo extractor Modelado



$$\varepsilon D_{ax} \frac{\partial^{2} Y}{\partial z^{2}}(z,t) - \frac{L}{\varepsilon A} \frac{\partial Y}{\partial z} - \frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} Ka[X^{eq}(z,t) - X(z,t)] = \frac{\partial Y}{\partial t}(z,t)$$
$$\frac{1}{1-\varepsilon} \frac{S}{A} \frac{\partial X}{\partial z}(z,t) + Ka[X^{eq}(z,t) - X(z,t)] = \frac{\partial X}{\partial t}(z,t)$$

Resolución de ecuaciones

El sistema de ecuaciones se resolvió aplicando el método de líneas, discretizándolas en la variable espacial y utilizando el solver *Odeint*, presente en el módulo *scipy* para *Python*.

Se plantearon tres modos de operación

- Batch.
- Semicontinuo.
- Continuo Contracorriente.

Introducción Caracterización de materia prima Extracción **Equipamiento** Análisis de costos Conclusiones

Selección de equipo extractor Diseño de extractor Purificación Proceso Final

Selección de equipo extractor

Cálculo de parámetros

Para poder resolver el sistema es fundamental obtener los parámetros:

Parámetros

 D_{ax} : Dispersión axial

Ka : Coeficiente global de transferencia de masa

Cálculo de parámetros

$$D_{AB} = \frac{k_b T}{6\pi \mu r}$$

$$Re = \frac{u_z \rho D_{eq}}{\mu (1-\varepsilon)}$$

$$Sc = \frac{\mu}{\rho D_{AB}}$$

$$Sh = (\frac{0.765}{Re^{0.82}} + \frac{0.365}{Re^{0.386}}) \frac{ReSc^{1/3}}{\varepsilon}$$
 $k_L = \frac{ShD_{AB}}{D_{eq}}$

$$k_L = \frac{ShD_{AB}}{D_{eq}}$$

$$Bi = \frac{k_L L_c}{D_{eff}}$$

$$Sh_{od} = \frac{2(2,0564+0,41309\nu)}{1+Bi^{(1,0189+0,02736\nu)}}$$

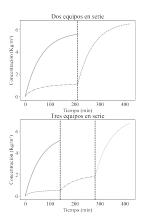
$$K = \frac{Sh_{od}D_{eff}}{2L_c}$$

$$K = \frac{Sh_{od}D_{eff}}{2L_c}$$
 $Pe = \frac{0.2}{\varepsilon} + \frac{0.011}{\varepsilon}(\varepsilon Re)^{0.48}$

$$D_{ax} = \frac{D_{eq}u_z}{\varepsilon Pe}$$

$$a = \frac{A_{hoja}}{V_{hoja}}$$

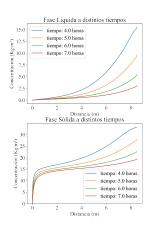
Extracción en batch

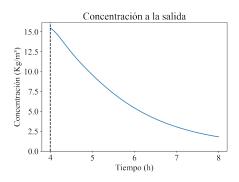


Extracción en batch de 250 kg diarios de materia prima con $1m^3$ de solvente.

Configuración	Concentración	Rendimiento
Simple	5,22	49
Dos Contraccorriente	6,52	54
Tres Contracorriente	6,72	56

Extracción en columna

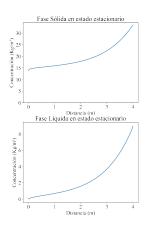


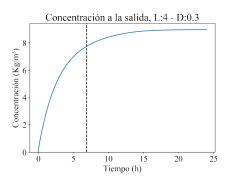


Extracción semicontinua de 250kg diarios con un flujo de $0,24\frac{m^3}{h}$

 $\begin{array}{lll} {\sf Concentraci\'on} & : & 5,46 \frac{kg}{m^3} \\ {\sf Rendimiento} & : & 58 \, \% \end{array}$

Extracción contracorriente





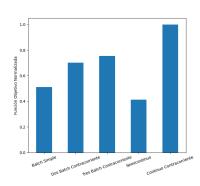
Extracción continua de 167kg diarios con un flujo de $0,03\frac{m^3}{h}$

Concentración : $8,99\frac{k}{m}$ Rendimiento : 59%

Selección de equipo extractor Diseño de extractor Purificación Proceso Final

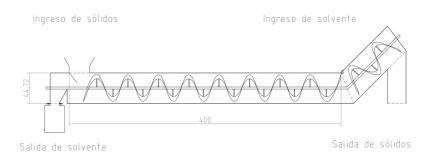
Selección de equipo extractor

Configuración Concentración Rendimiento Volumen mensual FO				
Batch Simple Dos Batch Contracorriente	5,22	49	20,4	12,5
	6.52	54	20,4	17.2
Tres Batch Contracorriente	6,75	56	20,4	18,5
Semicontinuo	5,46	58	31,4	10,1
Continuo Contracorriente	8,99	59	21,6	24,5



Equipo extractor

Al tratarse de un extractor que funciona de manera continua se consideró la utilización de un equipo donde los sólidos son impulsados por un tornillo helicoidal, ingresando por un extremo del mismo, y el solvente por el extremo opuesto.



Introducción Caracterización de materia prima Extracción **Equipamiento** Análisis de costos Conclusiones

Selección de equipo extractor Diseño de extractor Purificación Proceso Final

Diseño de extractor

Consideraciones

- Tornillo.
- Motor.
- Bombas.
- Materiales.



Figura: Tornillo de cintas

Un tornillo de cintas permite el flujo del solvente a través de los sólidos uniformemente, además de evitar los atascamientos que podrían generarse por la forma alargada de los sólidos.



Figura: Motor paso a paso

Un motor paso a paso puede funcionar intermitentemente, permitiendo un caudal de sólidos bajo y controlado sin la necesidad de agregar múltiples reducciones.

Rotación : 2,85 rph Potencia : 106 W



Figura: Bomba Peristáltica

La utilización de bombas peristálticas permiten un flujo controlado en caudales bajos y aseguran una mayor inocuidad al no tener contacto directo con el extracto.

Introducción Caracterización de materia prima Extracción **Equipamiento** Análisis de costos Conclusiones

Selección de equipo extractor Diseño de extractor Purificación Proceso Final

Diseño de extractor Materiales

Se trata de un compuesto de potencial uso farmacéutico y/o alimenticio

Materiales

Acero AISI 304

Mangueras Silicona grado farmacéutico

Purificación

Equipamiento purificación

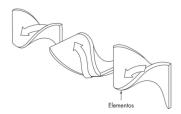


Figura: Mezclador Estático

Al momento de acidificar el extracto se consideró como mejor alternativa la utilización de un mezclador en línea debido a su **practicidad** en uso continuo y a que, en el caso de generarse precipitados, no se generarían atascamientos.

Purificación

Extractor Líquido-Líquido

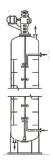


Figura: Columna LL

Para la Extracción LL se consideró como mejor opción una columna agitada, funcionando en contracorriente.

- Mantenimiento sencillo.
- Eficiencia alta.

Purificación

Evaporador

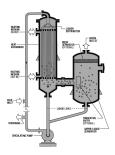
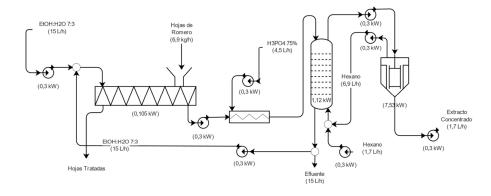


Figura: Evaporador Película Descendente

Como el ácido carnósico es un producto **termolábil**, se toma como mejor opción realizar la evaporación con un evaporador de película descendente, asistido por vacío, al destacarse por sus **rápidos tiempos de evaporación**.

Proceso Final



Introducción
Caracterización de materia prima
Extracción
Equipamiento
Análisis de costos

Costos de inversión Costos de operación Resumen de costos Rentabilidad Económic

Análisis de costos

Costos de inversión Equipamiento

Equipo	Costos (U\$D)
Extractor S-L	1202
Extractor L-L	846
Mezclador en línea	50
Evaporador	2000
Bombas Peristálticas	322
Accesorios	442
Mano de obra	1262
Total	6124

A este monto posteriormente se le sumó el costo de insumos para trabajar durante dos semanas, considerado como el stock mínimo de operación.

Costos de operación

Costos de Insumos

Costos de Insumos, se consideró un 10 % como costos de transporte.

Insumo	Recuperación	Cantidad	Costo
Etanol Ácido Fosfórico Hexano	50 0 80	7560 3240 1239	2160 1364 2086
пехапо		Subtotal Transporte Total	5612 561 6173

Costos de operación

Costos eléctricos

Equipo	Origen de consumo	Consumo	Tiempo de trabajo	Consumo mensual
Extractor S-L Mezclador	Motor y bombas Bomba	0,165 0,03	720 720	118,8 21,6
Extractor L-L	Motor y bombas	1,24	720	892,8
lluminación -	8 Lámparas	0,8	360	288
Evaporador	Calentador, vacío y bomba	7,56	720	5443
			Consumo $\left(\frac{kWh}{mes}\right)$	6764
			Costo $(\frac{U\$D}{mes})$	106,3

Costos de operación

Costos de personal

Al tratarse de un proceso continuo donde solo se requiere la carga de materia prima y el control general del proceso se considera necesaria solo la integración de un único empleado por turno.

Cantidad de operarios	Sueldo (U\$D/mes)	Total (U\$SD/mes)
4	357,1	1428,6

Resumen de costos

Resumen Costos

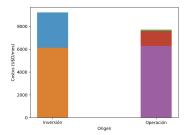


Figura: Resumen costos

Se pueden observar unos elevados costos de operación, los cuales son principalmente a causa de los insumos utilizados.

 $\begin{array}{cccc} & \text{Inversion Total} & : & 9209, 5 \frac{U\$D}{mes} \\ \text{Costos de operaciónersion Total} & : & 7707, 6 \frac{U\$D}{mes} \\ \end{array}$

Rentabilidad Económica

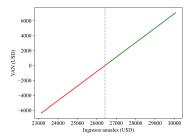


Figura: Valores de VAN

Como indicador de rentabilidad se tuvo en cuenta el VAN

- Producción en tres meses.
- Producto precursor de producto final.
- VAN en función de ingresos anuales.

Precio de venta de producto: 7U\$D/L Volumen de exportación: $3\,\%$ del volumen original

Conclusiones y perspectiva a futuro

Experimentales Mayor rendimiento al utilizar etanol, con posibilidades de ser optimizado.

Modelado Permitió comparación entre modos de extraccción para determinar el mejor sistema de extracción.

Purificación Se pudo obtener un extracto concentrado de pureza elevada, donde se evidenció la importancia de evitar etapas que pueden dañar al compuesto.

Equipamiento Selección de equipamiento en base a observaciones experimentales y diseño de extractor con asistencia de manuales.

Costos Estimación de costos de inversión y operación, como también cálculos de indicadores de rentabilidad.

Introducción
Caracterización de materia prima
Extracción
Equipamiento
Análisis de costos
Conclusiones

¡Muchas gracias!