

ESTABILIZACIÓN DEL GEL DE *Aloe barbadensis* Miller Y DISMINUCIÓN DE SU CONCENTRACIÓN POR ADSORCIÓN EN COLUMNA CON CARBÓN ACTIVADO

Aloe barbadensis Miller GEL STABILIZATION AND BARBALOINA CONCENTRATION DECREASING BY ACTIVATED COAL PACKED COLUMNS ADSORPTION TECHNIQUE

LUZ AMPARO LOZANO URBINA*¹; CARLOS MUVDI NOVA²; LUZ DARY MEJÍA URIBE¹

¹Escuela de Química, Universidad Industrial de Santander (UIS),
Cra 27 Calle 9, Bucaramanga, Colombia.

²Escuela de Ingeniería Química, Universidad Industrial de Santander (UIS),
Cra 27 Calle 9, Bucaramanga, Colombia.

*luzloz@uis.edu.co

Fecha Recepción: 21 de septiembre de 2010
Fecha Aceptación: 4 de abril de 2011

RESUMEN

Aloe vera (*Aloe barbadensis* Miller) pertenece a la familia *Aloaceae*; la importancia de este género radica en los metabolitos secundarios producidos por estas plantas y en sus aplicaciones en la industria cosmética y medicinal. El objetivo de este trabajo se basó en obtener un gel de *Aloe barbadensis* con una concentración de barbaloina próxima a la permitida por la *Internacional Aloe Science Council*, y una alta concentración de azúcares reductores. Para este estudio, se trabajó en columnas empacadas con carbón activado con diferentes alturas de lecho empacado y evaluadas a diferentes caudales de alimentación. Los mejores resultados (producto final con una concentración de barbaloina de 10 mg/L) se obtuvieron con un caudal de alimentación de 30 mL/min y una altura de lecho de carbón activo de 23 cm. Los análisis se realizaron por fotometría y método del ácido dinitrosalicílico (DNS), a longitudes de onda de 360 nm y 540 nm para la barbaloina y azúcares reductores respectivamente. Igualmente se cuantificó la producción de los metabolitos, aloína y aloe-emodina por cromatografía líquida de alta resolución; haciendo posible el seguimiento de la degradación de la aloína a aloe-emodina, en muestras tratadas y no tratadas. De estos resultados se evidencia la poca influencia del proceso de estabilización en el contenido de aloe-emodina en el gel de aloe, como si ocurre en el caso de la aloína, su precursor. Los resultados obtenidos en estudio muestran la eficacia de la técnica propuesta (a escala de laboratorio) para la estabilización de gel de aloe *Barbadensis* Miller, con concentraciones de aloína en solución permitidas por el *Aloe Science Council*; manteniendo el contenido de azúcares presentes en el gel.

Palabras Clave: aloína, columnas empacadas, fotometría, DNS

ABSTRACT

Aloe vera (*Aloe barbadensis* Miller) belongs to the *Aloaceae* family; the most important issue of this variety is the presence of the secondary metabolites produced by this plant and its use on cosmetic and medical industry. The objective of this work was to obtain an *Aloe barbadensis* gel with a barbaloina concentration allowed by the International Aloe Science Council, and a high concentration of reducer sugars. This work is based on activated coal packed columns technique, changing the packing height and evaluated with different feed rates. The best results (final product with 10 mg/L barbaloina concentration) were gotten with a feed rate of 30 mL/min and an activated coal bed height of 23 cm. The quantification was developed by colorimetric and dinitrosalicylic acid method (DNS) analysis at 360 nm and 540 nm wave lengths for barbaloina and reducer sugars respectively. It was quantified the production of the metabolites aloine and aloe-emodine as well, by high resolution liquid chromatography; making possible to follow the aloine degradation to aloe-emodine, in treated and no treated samples. This results show a low influence of the stabilization treatment on the aloe-emodine content in the aloe gel, as it happens with the aloine, its precursor. The results obtained with this work show the efficacy of the technique studied (laboratory scale) for the aloe *Barbadensis* Miller gel stabilization, with aloine concentrations allowed by the *Aloe Science Council*; assuring the sugar aloe gel content.

Keywords: aloin, packed columns, photometric, DNS

INTRODUCCIÓN

La sociedad moderna centrada en la calidad de los productos que consume ha condicionado a la investigación a buscar nuevos productos -naturales- que permitan, suministrar elementos nutritivos y contribuir a favorecer su calidad de vida. El *Aloe barbadensis* Miller también se enmarca dentro de esta nueva tendencia, ya que puede ser considerado como materia prima para la elaboración de alimentos funcionales debido a los más de 75 compuestos específicos [1].

El *Aloe* presenta propiedades interesantes como: su acción emoliente, cicatrizante, hidratante, antialérgica y antiinflamatoria. Sin embargo esta planta también exhibe componentes que producen cierta toxicidad por su uso prolongado, pues generan un efecto laxativo y confieren deficientes características organolépticas [2].

El International *Aloe Science Council* es el organismo encargado de controlar los productos a base de *Aloe* para consumo humano; este ha certificado la concentración máxima de barbaloina -derivado hidroxiantracénico objeto del estudio aquí realizado- para consumo humano alrededor de 10 mg/L. En el mundo son conocidas más de 360 especies y de éstas, el *Aloe barbadensis* Miller es considerada como la más utilizada en la medicina natural [2,3].

La aloína se encuentra en alta concentración en el acíbar (jugo viscoso de color amarillo y sabor amargo que se obtiene de las hojas del *Aloe barbadensis* al ser cortadas transversalmente).

La designación química usual es 10-glucopiranosil-1,8-dihidroxi-3-hidroximetil-9(10H)-antraceno. Esta antraquinona existe en forma de dos isómeros denominados, barbaloina (Aloína A) e isobarbaloina (Aloína B), que difieren por la posición del grupo glucosa en la base del grupo antraceno, Figura 1, siendo más abundante el isómero A [3,4].

Esta investigación tiene como objetivo principal disminuir la concentración de la aloína en el proceso de obtención del gel, mediante una columna empacada, utilizando carbón activado como medio adsorbente, para obtener un producto a la concentración permitida.

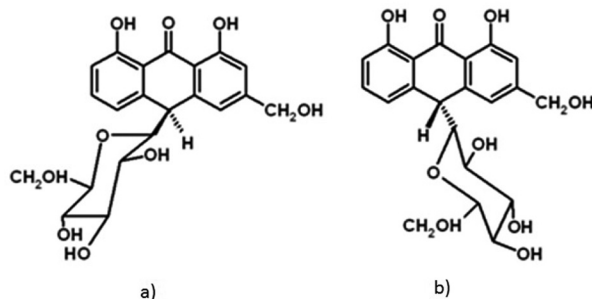


Figura 1. Estructura de la: a) Barbaloina b) isobarbaloina

MATERIALES Y MÉTODOS

La metodología empleada durante el desarrollo experimental para la obtención del gel de aloe es indicado en la Figura 2.

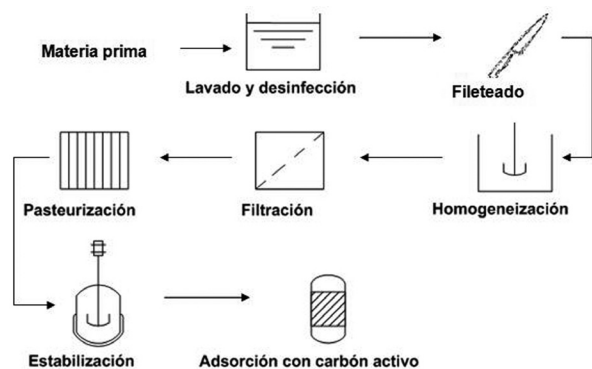


Figura 2. Pasos elaboración comercial de aloe

La materia prima empleada, fueron plantas con edad superior a 2 años; asegurando con esto un alto contenido en carbohidratos [5]. La estabilización es una etapa que permite conservar por más tiempo las propiedades del gel obtenido [6]. El primer paso en la estabilización es añadir proporciones de un catalizador oxidante no tóxico. Los mejores resultados se obtuvieron utilizando el peróxido de hidrógeno en solución acuosa al 30% (Merck), en cantidades alrededor de 0.3 mL por cada 5 L del gel preparado [7]. El gel se somete a calentamiento en un rango de temperatura de 35 a 80°C, el oxidante no tóxico se añade con agitación, y el calentamiento se continúa hasta los 30 min cuando la solución tiene una apariencia menos viscosa. [8].

Una vez la etapa de oxidación se ha completado, es necesario añadir un material antioxidante, con el fin de detener la oxidación catalítica, mediante el empleo de ácido ascórbico agregando alrededor de 0,15 g/L de gel de *Aloe vera* [8,9]. Posteriormente, el ácido cítrico se añade en cantidad de 3,74 g/L de *Aloe vera* con el fin de mantener el pH de la composición definitiva dentro de un rango de 4 a 6 [8,9].

Método de UV-Vis para cuantificación inicial del Aloe y azúcares reductores

Para la determinación de la concentración inicial de aloína en el gel de *Aloe barbadensis*, se realizaron dos curvas de calibración; de 0 - 50 mg/L y de 0 - 5 mg/L, utilizando un patrón de aloína (Sigma-Aldrich 97%). Para ello se tomaron muestras de gel de *Aloe barbadensis* adicionándole etanol analítico. Posteriormente la mezcla fue centrifugada y el sobrenadante recuperado para la lectura a 360 nm de la aloína.

El análisis de azúcares reductores presentes en el gel de *Aloe barbadensis* se realizó en muestras antes y después de ser tratadas con la columna de carbón activado. La concentración se determinó por colorimetría utilizando el método DNS. Se construyó una curva de calibración a partir de una solución de glucosa (1000 mg/L), la cual se diluyó a las diferentes concentraciones de patrón, a cada solución patrón se adicionó cierta cantidad del reactivo DNS (ácido dinitrosalicílico). La lectura de absorbancia del blanco y cada solución patrón fue determinada a 540 nm [10]. Las muestras se prepararon por duplicado.

La Figura 3 muestra la curva de calibración de una solución patrón de glucosa 1000 mg/L y sus diluciones. La concentración de las muestras fueron determinadas mediante regresión lineal.

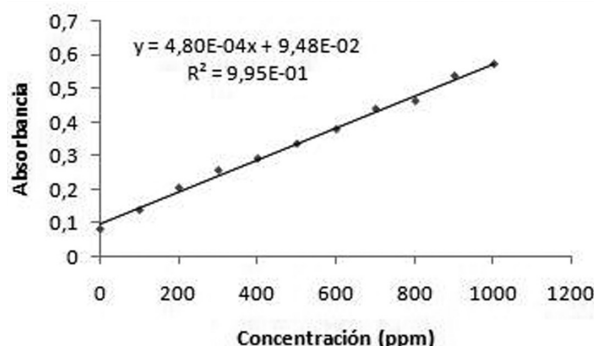


Figura 3. Curva de calibración con patrones de glucosa

El gel estabilizado de *Aloe* obtenido en el proceso de estabilización presentó una concentración inicial entre 90 y 150 ppm de aloína, y entre 3000 y 5000 ppm de azúcares reductores.

Cuantificación de Aloína y aloe-emodina

El método utilizado para cuantificar la concentración de aloína y aloe-emodina fue cromatografía líquida de alta resolución (HPLC), y se emplearon patrones de aloína y aloe-emodina (Sigma-Aldrich).

El sistema de HPLC consistía en un equipo de bomba cuaternaria tipo Agilent 1100, con detector DAD y lámpara UV-Vis, columna Agilent Eclipse XDB-C18 4.6 mm de diámetro interno y 150 mm de longitud.

La fase móvil utilizada consistió en una mezcla agua (A) y acetonitrilo (B) con un gradiente de elución así: 0 min, 80A/20B durante 9 min, 100%B durante 16 min. Después de cada corrida se empleó un tiempo de lavado de 5 min y un tiempo de equilibrio de 15 min con 100% Acetonitrilo.

Para la determinación de la concentración de aloína en el gel de *Aloe barbadensis*, se realizó una curva de calibración, utilizando un patrón de Aloína-A (Sigma-Aldrich 97%).

De igual forma la determinación de la concentración de aloe-emodina se realizó por medio de una curva de calibración; de 1-30 mg/L, utilizando un patrón de aloe-emodina (Sigma-Aldrich $\geq 95\%$).

Las muestras utilizadas para determinación de la cantidad de aloína y aloe-emodina fueron muestras tratadas hasta la etapa de estabilización mostrada anteriormente.

A estas muestras se les realizó un tratamiento antes de ser analizadas por el equipo de HPLC; este proceso se llevó a cabo para adecuar el extracto de aloe y eliminar las interferencias para la lectura por cromatografía líquida [11].

Las Figuras 4 y 5 corresponden a las curvas de calibración para la aloína y aloe-emodina respectivamente.

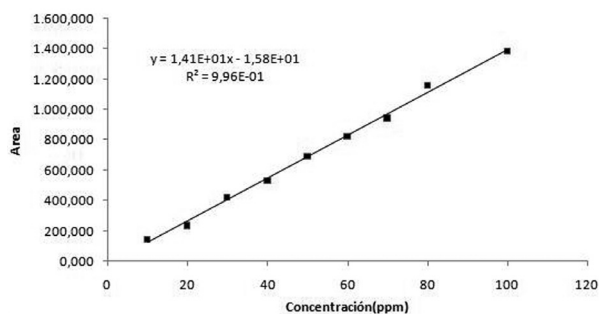


Figura 4. Curva de calibración de patrones de Aloína

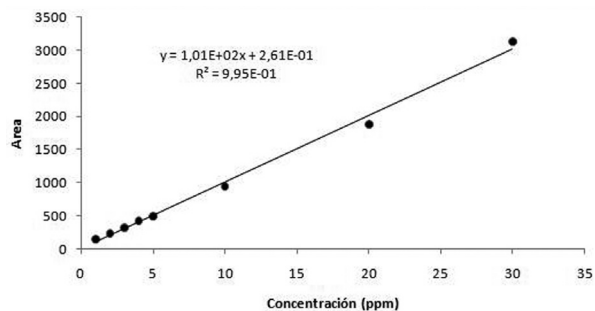


Figura 5. Curva de calibración de patrones de Aloe-emodín

Extracción de Barbaloina en Columna de Carbón Activado

Una vez estabilizado el material vegetal, se pasó por gravedad a una columna de vidrio de longitud de 49 cm y un diámetro de 5,2 cm. Esta columna fue equipada con mallas de acero inoxidable No. 60, soportes de PVC para garantizar una distribución uniforme del gel y empacada con carbón activado (CA) (canadiense ref.bc830, granulado entre 0,85 y 2,36 mm). Se trabajó con caudales de 10 y 30 mL/min y alturas de lecho (carbón activado) de 7, 13 y 23 cm, obteniendo que las mejores condiciones para la extracción fueron a 23 cm de CA, y un caudal 30 mL/min.

Tabla 2. Porcentajes de retención de aloína a diferentes alturas de columna de CA

Altura total de lecho CA (cm)	% Retención Aloína	%Retención total de azúcares	Concentración aloína en el jugo total recuperado (mg/L)
7	70,00±1,8	21,00±3,1	50±1
13	77,00±2,0	27,00±1,7	30±1
23	82,78±2,5	57,06±2,0	13±1

RESULTADOS Y DISCUSIÓN

Influencia del Caudal en la retención de Aloína

La Tabla 1 muestra los porcentajes de retención de barbaloina y azúcares reductores en el jugo total recuperado después de la realización de los experimentos para los caudales de 10 y 30 mL/min.

Tabla 1. Porcentajes de retención de aloína a diferentes caudales utilizando una altura de CA de 23 cm

Caudal (mL/min)	% Retención aloína	%Retención de azúcares
10	91,52±1,5	87,71±2,2
30	87,71±3,0	65,10±2,5

Se evidencia que el caudal no afecta considerablemente la retención de aloína para el producto total tratado. Se aprecia claramente que la cinética para un caudal de 30 mL/min evidencia una menor retención de azúcares; debido a que, al aumentar el caudal, se disminuye el tiempo de residencia y con ello las interacciones de los azúcares con el medio; esto acompañado de una cinética de adsorción lenta para estos compuestos.

Influencia del Carbón Activado en la retención de Aloína

La Tabla 2 muestra los porcentajes de retención de aloína y azúcares reductores en el jugo total recuperado, se observa que existe una mayor interacción entre la aloína y el carbón activo en comparación con los azúcares y el agente retenedor.

Tabla 3. Variación en la concentración de aloína y aloe-emodina en la muestra estabilizada y no estabilizada en función del tiempo

Análisis	No estabilizada			Estabilizada		
	Altura pico (mAU)	t _{retención} (min)	Concentración (ppm)	Altura (mAU)	t _{retención} (min)	Concentración (ppm)
ALOÍNA						
inicial	181,7	11,2	173,6	67,7	11,2	64,2
15 días	140,1	11,2	133,7	42,3	11,3	39,8
30 días	121,3	11,3	115,6	37,8	11,2	35,5
45 días	54,9	11,2	51,9	26,7	11,2	24,8
ALOE-EMODINA						
inicial	22,5	11,8	1,2	50,3	11,8	2
15 días	28,6	11,8	1,3	54,1	11,8	2,1
30 días	33,8	11,8	1,5	55,6	11,8	2,2
45 días	51,0	11,8	2,0	58,2	11,8	2,2

*mAU: del inglés milli Absorbance Units (mili Unidades de Absorbancia)

La Figura 8 corresponde al cromatograma obtenido para una muestra de gel de aloe a la que se le realizó el proceso de estabilización. Los dos picos indicados, uno con un tiempo de retención de 11,146 min leída a 360nm correspondiente a la aloína y la otra con un tiempo de retención de

11,705 min leída a 257,16nm correspondiente al aloe-emodina. Ésta asignación de picos a cada uno de los compuestos se realizó tomando como base los tiempos promedio de retención de los patrones de aloína y aloe-emodina.

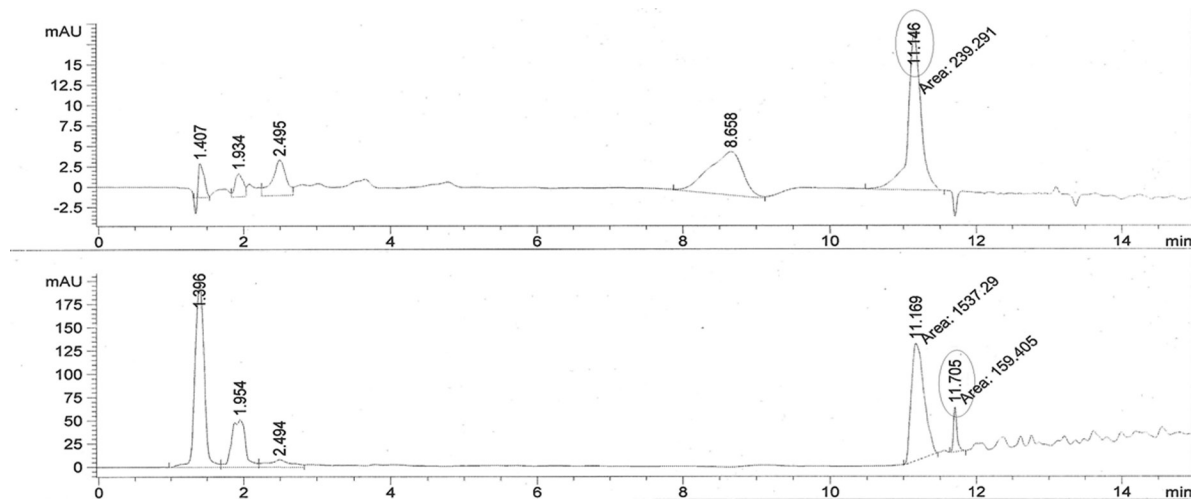


Figura 8. Cromatograma de aloína (arriba) y aloe-emodina (abajo)

CONCLUSIONES

Se implementó un método eficaz para la estabilización de soluciones de gel de aloe *Barbadensis* Miller que permite disminuir significativamente la concentración de aloína en

la solución, manteniendo el contenido de azúcares presentes en el gel.

El estudio permitió la estandarización de los métodos UV-VIS y HPLC para la cuantificación de aloína y aloe-emodina en el gel de aloe.

El proceso de estabilización no produce cambios significativos en el contenido de aloe-emodina en el gel de aloe como si ocurre en el caso de la aloína, su precursor.

AGRADECIMIENTOS

Los autores reconocen el apoyo financiero de la Dirección de Investigaciones de la Facultad de Ciencias de la UIS, a través del proyecto con Código 5272.

REFERENCIAS

- [1] LOOTS D.; WESTHUIZEN F.; BOTES L. "Aloe ferox leaf gel phytochemical content Antioxidant Capacity and possible health benefits". J. Agric. Food Chem., 55 (17), 2007, 6891-6896.
- [2] VEGA G.; AMPUERO C.; DIAZ N.; LEMUS M. "El Aloe vera (*Aloe barbadensis miller*) como componente de alimentos funcionales." Rev. Chil. Nutr., 32 (3), 2005, 201-214.
- [3] PARK, J.; KWON S. *New Perspectives of Aloe. Chemical components of Aloe and its analysis.* Park, Y. I. y Lee, S. K. (Eds.). Springer Science+Business Media, New York, 2006, 27.
- [4] KUSUYA H.; TAMAI I.; BEPPU H.; SHIMPO K.; CHIHARA T. "Determination of aloenin, barbaloin and isobarbaloin in Aloe species by micellar electrokinetic chromatography". J. Chrom. B, 752 (24), 2001, 91-97.
- [5] HU Y.; XU J.; HU Q. "Evaluation of Antioxidant Potential of Aloe vera (*Aloe barbadensis Miller*) extracts". J. Agric. Food Chem., 51 (26), 2003, 7788- 7791.
- [6] MAUGHAN R. No. 4,465,629. U.S. 1984.
- [7] COBBLE H. No. 3,892,853. U.S. 1975.
- [8] McANALLEY B. No. 4,957,907. U.S. 1990.
- [9] COATS B. No. 4,178,372. U.S. 1979.
- [10] MILLER G. "Use of dinitrosalicylic reagent for determination of reducing sugar". Anal. Chem., 31 (3), 426-428.
- [11] ELSOHLY M.; KHAN I.; AVULA B. "Determination of the Anthraquinones Aloe-Emodin and Aloin-A by Liquid Chromatography with Mass Spectrometry and Diode Array Detection". J. A.O.A.C Inter., 90 (1), 2007, 28-42.
- [12] MARTÍNEZ A. "Quinonas y compuestos relacionados". Facultad de Química Farmacéutica. Universidad de Antioquia. Septiembre 29 de 2005. Disponible: <http://farmacia.udea.edu.co/~ff/quinonas.pdf>