



Revista de la Sociedad Química del Perú

ISSN: 1810-634X

sqperu@gmail.com

Sociedad Química del Perú

Perú

Castro Mandujano, Olivio; Pastor de Abram, Ana; Collantes Díaz, Ingrid E.
AISLAMIENTO DE ÁCIDO ÚSNICO Y PARIETINA DE Caloplaca saxicola HOFFM
Revista de la Sociedad Química del Perú, vol. 77, núm. 2, abril-junio, 2011, pp. 152-161
Sociedad Química del Perú
Lima, Perú

Disponible en: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=371937621008>

- ▶ Cómo citar el artículo
- ▶ Número completo
- ▶ Más información del artículo
- ▶ Página de la revista en redalyc.org

redalyc.org

Sistema de Información Científica

Red de Revistas Científicas de América Latina, el Caribe, España y Portugal
Proyecto académico sin fines de lucro, desarrollado bajo la iniciativa de acceso abierto

AISLAMIENTO DE ÁCIDO ÚSNICO Y PARIETINA DE *Caloplaca saxicola* HOFFM

Olivio Castro Mandujano^{1*}, Ana Pastor de Abram¹, Ingrid E. Collantes Díaz²

RESUMEN

En el presente trabajo se investigó la *Caloplaca saxicola* (Hoffm.), recolectada cerca de la laguna de Chinchaycocha (Carhuamayo - Cerro de Pasco), a una altitud de 4100 msnm. A 240 gramos de muestra, se sometió a una extracción acetónica por maceración; se procedió a separar diversos componentes del extracto, empleando la cromatografía en columna, con el sistema cloroformo-acetona aumentando la cantidad de acetona; luego, las fracciones obtenidas se purifican empleando técnicas cromatográficas y recristalizaciones. Finalmente, se elucidaron y se determinaron las estructuras de los sólidos obtenidos, analizando sus espectros de IR, RMN H¹, RMN C¹³ y EM; éstos son: ácido úsnico y parietina.

Palabras clave: Líquen, *Caloplaca saxicola*, ácido úsnico, parietina.

ISOLATION OF THE USNIC ACID AND PARIETIN OF THE *Caloplaca saxicola* HOFFM

ABSTRACTS

In the present work there was investigated the *Caloplaca saxicola* (Hoffm.), gathered near Chinchaycocha's lagoon (Carhuamayo - Cerro de Pasco), to an altitude of 4100 msnm. To 240 grams sample, it surrendered to an extraction acetonic for maceration; one separated diverse components of the extract, using the chromatography in column, with the system chloroform - acetone increasing the quantity of acetone; then, the obtained fractions they purified using chromatographic techniques and recrystallizations. Finally, they were elucidated and there decided the structures of the obtained solids, analyzing his spectra of IR, H¹NMR, C¹³NMR, and MS; these are: usnic acid and parietin.

Key words: Lichen, *Caloplaca saxicola*, usnic acid, parietin.

INTRODUCCIÓN

El liquen es un organismo simbótico conformado por un hongo y un alga; se estima que existen aproximadamente 18500 especies; pueden ser encontrados desde las regiones árticas hasta las tropicales, desde planicies hasta regiones montañosas y bajo condiciones acuáticas y desérticas. Se presenta sobre rocas, corteza, hojas de árboles, suelos, etc. Producen una gran variedad de metabolitos primarios como carbohidratos, aminoácidos y metabolitos secundarios (esteroides, terpenos, cromonas, xantonas, naftoquinonas, antronas, antraquinonas etc.). Muchos de ellos son característicos o propios de los líquenes; se les llama compuestos líquénicos, existiendo aproximadamente 1050 metabolitos secundarios ya identificados; ellos son agrupados de acuerdo al tipo de estructura, denominándose dépsidos, depsidonas, ácidos úsnicos y dibenzofuranos².

^{1*} Pontificia Universidad Católica del Perú, Departamento de Ciencias - Sección Química.
 Av. Universitaria 1801, San Miguel, Lima 32, Perú ocastro@pucp.edu.pe.

² Laboratório de Extração da Universidade Paulista. Av. Paulista 900, Bela vista, C.E.P. 01310-100 São Paulo, Brasil.

Recientemente hay un gran interés en el teñido textil con pigmentos naturales por su alta compatibilidad y su no toxicidad. Las antraquinonas son compuestos empleados para estos fines; por ello, actualmente, se están realizando investigaciones en el cultivo de líquenes a partir de hongos³. En una investigación de la especie *Rumex crispus* fue aislado la antraquinona parietina, la cual tiene actividad antifúngica de 30 a 10 µg/mL, valor que la hace tan eficiente como el fenarimol y el polioxin⁴. El ácido úsnico es un metabolito secundario propio de líquenes; presenta actividad inhibidora de tumores; es analgésico, también se usa como conservante de cremas cosméticas⁵.

El artículo de revisión del género *Caloplaca*⁶ reporta el estudio de antraquinonas en 253 especies, de las cuales 226 de ellas reportan la presencia de parietina y sólo cinco presentaban ácido úsnico; en este estudio no estaba incluido la especie *C. saxicola*. El objetivo de este trabajo es abordar la identificación de los componentes mayoritarios del liquen *C. saxicola* porque hasta hoy en día no se encontró estudio fitoquímico de la especie en estudio.

PARTE EXPERIMENTAL

Colecta de la muestra y la identificación taxonómica

El liquen estudiado se encontró sobre piedras, en el distrito de Carhuamayo, provincia Cerro de Pasco, departamento de Junín, a una altitud de 4100 msnm, cerca de la laguna de Chinchaycocha. La determinación taxonómica (tabla 1) fue realizada por la Dra. Mónica T. Adler de la Universidad de Buenos Aires, Argentina. *C. saxicola* (figura 1), pertenece a la familia Teloschisteceae, la cual consiste de tres pequeños géneros: Teloschistes, Xanthoria y Fulgensia, y además, de un género amplio, llamado *Caloplaca* con más de 1000 especies reconocidas. El género *Caloplaca* tiene seis subgéneros: Pyrenodesmia, Leproplaca, Gasparinia, Xanthocarpia, Gyalolechia y *Caloplaca*⁷. La especie *C. saxicola* Hoffm., es un liquen crustáceo areolado en el centro y hacia los márgenes, formando lóbulos anaranjados; tiene apotecio circular, plano, sésil de 5 mm diámetro, con borde talino y epítocio anaranjado. Talo con córtex superior, heterómero con clorobionte *Trebouxia* sp. Apotecio lecanorino asca con ocho ascosporas elipsoidales; paráfisis con septos y ramificación en el ápice. Talo K + (púrpura). Habita en laderas pedregosas y cumbres rocosas⁸.

Tabla 1.- Identificación taxonómica de *C. saxicola*

Reino	Fungi
Clase	Lecanoromycetes
Familia	Teloschisteceae
Género	<i>Caloplaca</i>
Especie	<i>Caloplaca saxicola</i> (Hoffm.)



Figura 1. Líquen *C. saxicola*.

Aislamiento del ácido úsnico y parietina

La muestra limpia, seca y molida (240 g), se sometió a una extracción acetónica por maceración por dos veces; el extracto fue concentrado en rotaevaporador hasta un volumen de 25 mL; luego fue concentrado con nitrógeno hasta sequedad (2,35 g), obteniéndose un extracto pastoso, el que fue sometido a cromatografía en columna, usando como fase estacionaria sílica gel y como fase móvil la mezcla de solventes cloroformo:acetona, con polaridad creciente en la siguiente proporción: 10:0, 9:1, 8:2, 7:3, 6:4, ..., 1:9, 0:10, se calculó 80 fracciones, las cuales fueron sometidas a cromatografía en capa delgada (sobre cromatofolios de sílica gel eluyendo con mezcla de solventes tolueno:acetato de etilo:ácido acético glacial (6:4:1) y se revela con una solución de metanol ácido al 10% con (ácido sulfúrico) seguida de calentamiento; fueron reunidas las fracciones desde 23 hasta 34 y desde 65 hasta 72 por separado, ya que contenían un solo compuesto cada una de ellas, después de sucesivas etapas de purificación se obtuvo dos compuestos cristalinos de color amarillo y naranja, respectivamente.

Determinación del punto de fusión

El punto de fusión del ácido úsnico fue determinado en un aparato Fisher-Johns.

Ánálisis por Ultravioleta-Visible (UV-Vis)

Los espectros de UV-Visible fueron registrados entre 250 – 700 nm en un espectrofotómetro Ultravioleta-Visible, Lambda 2, L.A, Perkin Elmer. El solvente utilizado para diluir la muestra fue etanol de grado para análisis, de Merck.

Ánálisis Infra Rojo (IR)

Los espectros de IR fueron obtenidos con el Espectrómetro Infrarrojo, FT - IR, serie 1600, Perkin Elmer. Se prepararon pastillas de bromuro de potasio (KBr) que contenía una muestra al 3,5%.

Ánálisis por Cromatografía Líquida de Alta Eficiencia (CLAE)

Los cromatogramas fueron hechos en un cromatógrafo de marca Kontron HPLC 450 con detector UV 430 y autoinyector 360; fue usada como fase estacionaria una columna Spherisorb 5 ODS Kontron de 5 μ m, 250 x 4,6 mm a temperatura ambiente. La muestra fue inyectada (20 μ L de 0,02mg/mL), solubilizada en acetona, usando como fase móvil el solvente A: agua bidestilada 1% H₃PO₄ y solvente B: MeOH 100%. La corrida para eluir los compuestos usó inicialmente Sol. B al 30% por 1minuto; después de 14minutos alcanzó el

70%; luego en los 15 minutos siguientes, llegó al 100% de sol, eluyendo 18 minutos adicionales. Los compuestos fueron detectados a 245nm.

Análisis por Resonancia Magnética Nuclear (RMN)

Los espectros de Resonancia Magnética Nuclear ^1H y de ^{13}C fueron registrados en un espectrómetro Varian INOVA DPX-300, operando a 300 y 75 MHz. Los espectros fueron obtenidos en CDCl_3 .

RESULTADOS Y DISCUSIÓN

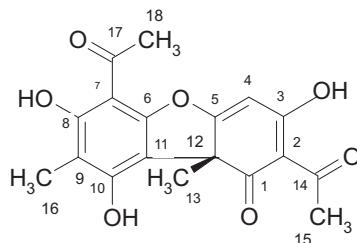


Figura 2. Estructura molecular del ácido úsnico.

Los cristales en forma de agujas de color amarillo (300 mg) provenientes de las reunión de las fracciones 23-34 son solubles en CHCl_3 , poco soluble en MeOH y Me_2CO , con punto de fusión de 203-204°C. Estos datos preliminares indican que se trataría del ácido úsnico, ya conocido para los autores, figura 2. Se obtuvo un espectro de UV-Vis en etanol, figura 3; comparando este espectro con el de la literatura⁹ presenta concordantes máximos de absorbancia.

Este compuesto fue inyectado en un equipo CLAE, comparado con un patrón de ácido úsnico siguiendo el método establecido en la literatura¹⁰, la comparación con el patrón indicaba que se trataba del ácido úsnico con retención 28,103 min.

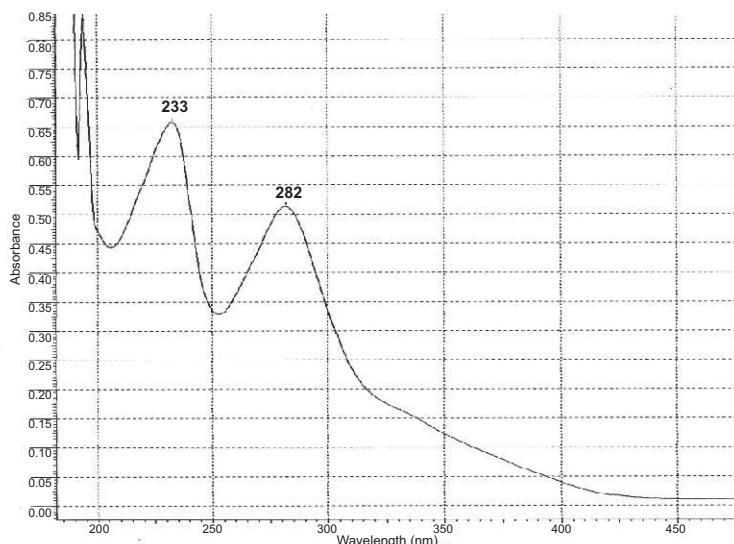


Figura 3. Espectro de UV-Vis del ácido úsnico.

El espectro de RMN ^1H (figura 4) presenta señales características de grupos metil con desplazamiento químico en 1,76 ppm del C-13; 2,09 ppm del C-16 y 2,67 ppm C-15 y C-18, una señal en 5,98 ppm del hidrógeno de C-4, las señales a 11,02 ppm del hidrógeno OH del C-10; 13,31 ppm del hidrógeno OH del C-8 y 18,84 ppm del hidrógeno del C-3, tabla 2, compara estos resultados con los de la literatura^{11,12,13}.

Tabla 2. Desplazamiento químico del espectro de RMN ^1H y RMN ^{13}C del ácido úsnico.

	^1H d (ppm)	^{13}C δ (ppm)	^1H d (ppm)	^{13}C δ (ppm)
1	-	198,02	10	11,02 s
2	-	179,33	11	-
3	18,84 s	155,17	12	-
4	5,98 s	98,29	13	1,76 s
5	-	101,49	14	-
6	-	191,68	15	2,67 s
7	-	109,28	16	2,09 s
8	13,31 s	157,47	17	-
9		103,92	18	2,67 s

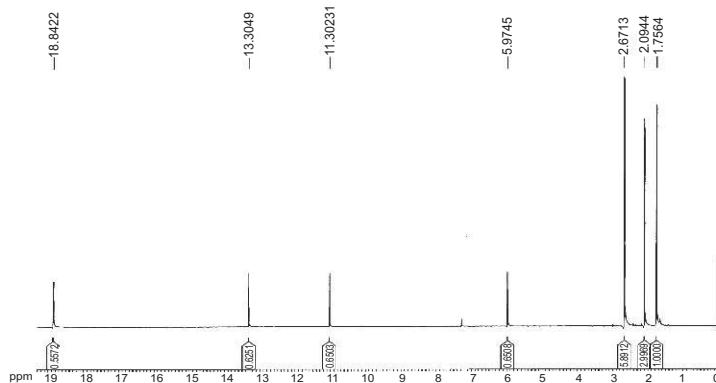


Figura 4. Espectros de RMN ^1H del ácido úsnico en CDCl_3 a 300 MHZ

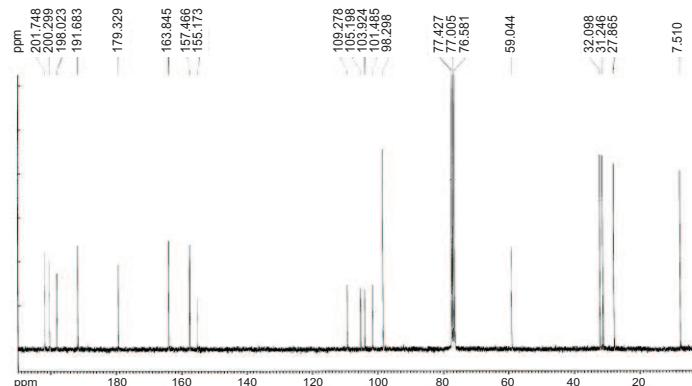


Figura 5. Espectros de RMN ^{13}C del ácido úsnico en CDCl_3 a 75 MHZ.

El espectro de RMN ^{13}C (figura 5) presenta 18 carbonos, 4 de ellos de grupos metilos, uno está protegido en campo alto a 7,51 ppm de C-16; 27,87 del C-13; 31,25 del C-18; 32,09 ppm del C-15; un pico en 59,04 ppm, característicos de carbono cuaternario C-12; las señales de los grupos carbonilos en 198,02 ppm C-1; 200,29 ppm C-14 y 201,75 ppm C-17, tabla 2. El análisis espectroscópico confirma que el metabolito aislado es el ácido úsnico.

Los cristales con forma de agujas de color anaranjado (126 mg) provenientes de la reunión de las fracciones 65-72, son solubles en CHCl_3 , MeOH y Me_2CO . El espectro de UV-Vis (figura 6), en etanol (0,01%), dio valores de absorbancia máxima a 223, 251, 264, 287 y 433 nm, confirmando una estructura fuertemente conjugada.

En el espectro IR (en KBr), figura 7, se observan bandas de absorción a 3438 cm^{-1} OH, 3035 cm^{-1} vibración C-H aromático, 2921 cm^{-1} vibración asimétrica del CH_3 , 2844 cm^{-1} vibración simétrica de CH_3 , 1691 cm^{-1} C=O; 1630 cm^{-1} C=C conjugado; 1295 cm^{-1} y 1035 cm^{-1} alargamiento del C-O-C simétrico y antisimétrico¹⁶.

Este compuesto fue inyectado en un CLAE (el cromatograma obtenido es la figura 8) y fue comparado con un patrón de parietina siguiendo el método establecido por la literatura¹⁰; la comparación de los tiempos de retención (31,732min) con el patrón, indicaba que se trataba de parietina (figura 9); lo que se comprobó con el análisis de los otros espectros.

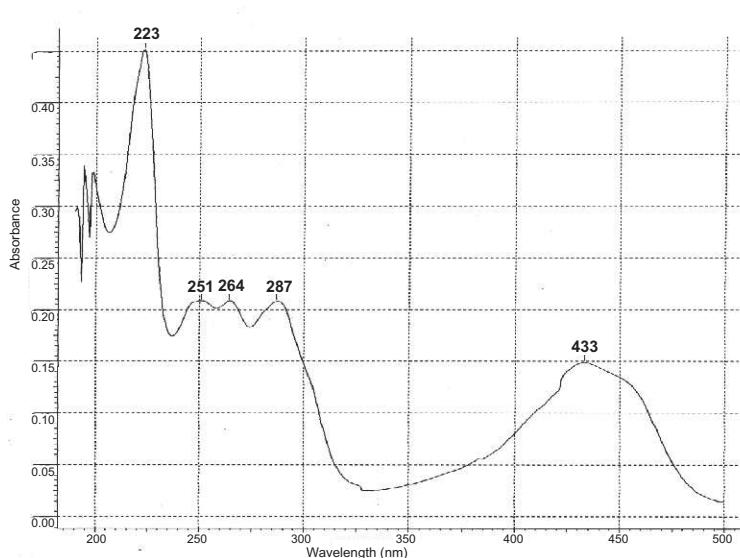


Figura 6. Espectro de UV-Visible de parietina en etanol (0,01%).

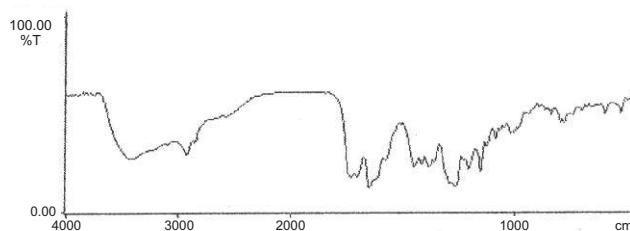


Figura 7. Espectro infra rojo de parietina

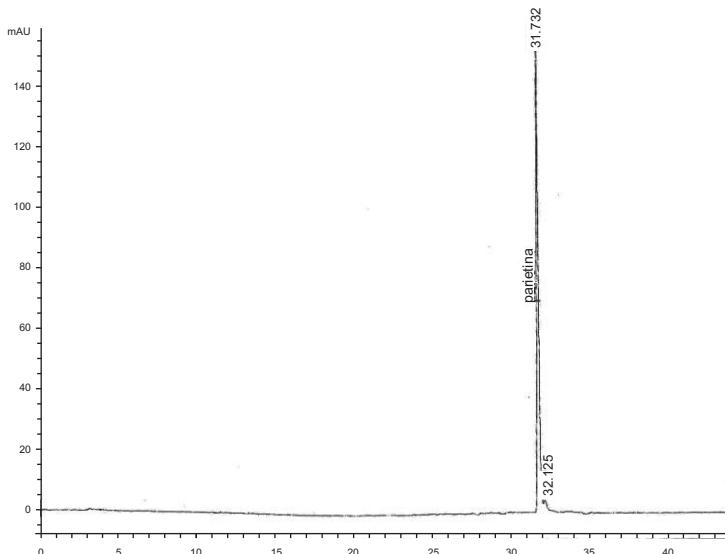


Figura 8. Cromatograma de CLAE de parietina

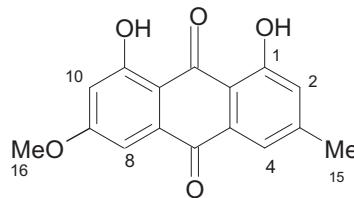


Figura 9. Estructura molecular de parietina.

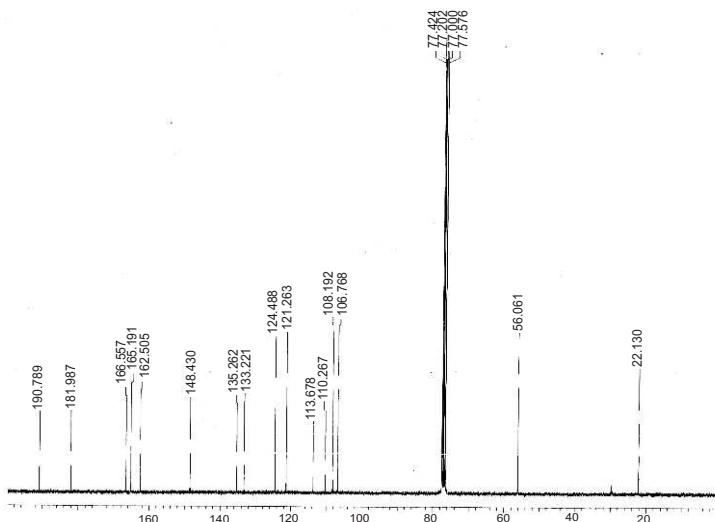
El espectro de RMN ^{13}C (figura 10) presenta 16 carbonos: a 22,13 de CH_3 , a 56,06 ppm de metoxilo C-16; 190,79 ppm y 181,99 ppm característicos de carbonilos de cetona y 12 picos entre 167 y 106 ppm de carbonos aromáticos. Por esta información se propone que la estructura posea 2 anillos bencénicos, con sustituyentes CH_3 y OCH_3 , pudiendo ser una estructura derivada de antraquinona.

El espectro DEPT (figura 11) proporciona datos de carbonos enlazados directamente con hidrógenos; se confirma la propuesta del metilo y del metoxilo; se observa 4 carbonos aromáticos enlazados a hidrógenos y 10 carbonos cuaternarios; los desplazamientos químicos 124,49; 121,26; 133,22; 135,26 ppm son carbonos CH y a 22,13 y 56,06 ppm se asignan a CH_3 y OCH_3 , respectivamente. Las señales a 162,51; 148,43; 133,22; 181,99; 135,26; 166,56; 165,19 ppm corresponden a carbonos cuaternarios. Se propone que el metabolito aislado corresponde a parietina. La comparación con datos bibliográficos lo confirma y esta antraquinona se llama 1,8-dihidroxi-6-metoxi-3-metil-9,10-antracenediona.

Tabla 3. Desplazamientos químicos en espectro de RMN ^1H y RMN ^{13}C de parietina.

	^1H δ (ppm)	^{13}C δ (ppm)	DEPT		^1H δ (ppm)	^{13}C δ (ppm)	DEPT
1	-	162,51	C	10	-	106,77	CH
2	7,08 <i>d</i> , 1,5	124,49	CH	11	-	165,19	C
3	-	148,43	C	12	-	110,27	C
4	7,62 <i>d</i> , 1,2	121,26	CH	13	-	190,79	C
5	7,36 <i>d</i> , 2,4	133,22	C	14	-	113,68	C
6	-	181,99	C	15	2,45 <i>s</i>	22,13	CH_3
7	6,68 <i>d</i> , 2,4	135,26	C	16	3,94 <i>s</i>	56,06	OCH_3
8	-	108,19	CH	OH-C-1	12,12 <i>s</i>	-	-
9	-	166,56	C	OH-C-11	12,31 <i>s</i>	-	-

En el espectro RMN ^1H (figura 12) se observan las señales: CH_3 en 2,45 ppm singulete (*s*); (OCH_3) a 3,94 ppm (*s*); también se observa la presencia de 4 hidrógenos aromáticos a 6,68 ppm H de C-10 duplete (*d*), con constante de acoplamiento (*J*) de 2,4 Hz; 7,08 ppm H de C-2 *d* con *J* de 1,5 Hz; 7,36 ppm H de C-8 *d* con *J* de 2,4 Hz, y 7,62 ppm H de C-4 *d* con *J* de 1,2 Hz; estos 4 hidrógenos presentan multiplicidad de hidrógenos acoplando en meta y dos singletes, correspondiente al grupo OH en 12,12 ppm del C-1 y 12,31 ppm del C-11, como mostramos en la tabla 3, donde se observaron los hidrógenos con sus respectivas multiplicidades; la comparación de estas señales con parietina disponibles en la literatura^{16,17,18}, permitió verificar que se trataba del mismo compuesto.

**Figura 10.** Espectro de RMN ^{13}C de parietina en CDCl_3 , 75MHz.

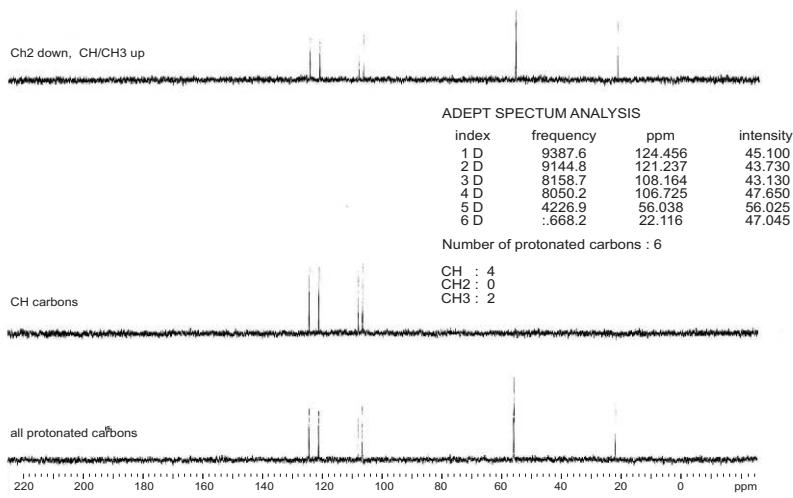


Figura 11. Espectro de RMN ¹³C - DEPT de parietina.

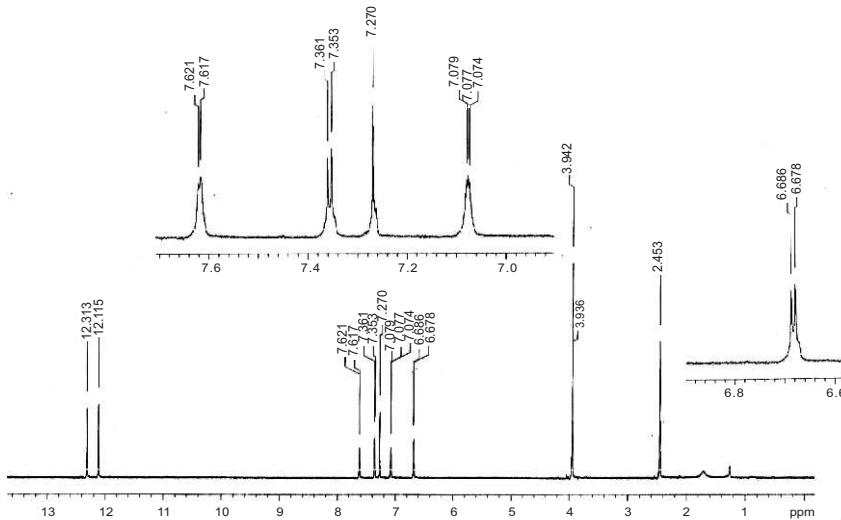


Figura 12. Espectro de RMN ¹H de parietina en CDCl₃ a 300 MHZ.

CONCLUSIONES

Hasta el momento, el liquen *Caloplaca saxicola* Hoffm. no presenta ningún estudio fitoquímico. En este artículo presentamos el aislamiento e identificación por técnicas espectroscópicas de los compuestos mayoritarios presentes: el ácido úsnico (300mg) y la antraquinona parietina (126mg); estos compuestos han sido por primera vez reportados. El aislamiento de los metabolitos tuvo un rendimiento de 12,77% para el ácido úsnico y 5,36% para la antraquinona parietina.

AGRADECIMIENTOS

Esta investigación fue realizada gracias a la colaboración de la Dra. Mónica T. Adler, de la Universidad de Buenos Aires, Argentina, por la identificación botánica del liquen estudiado y al Dr. John Elix de la Universidad Nacional de Australia por los análisis de HPLC.

BIBLIOGRAFÍA

1. Molnár, K.; Farkas, E, Current Results on Biological Activities of Lichen Secondary Metabolites: a Review, *Zeitschrift für Naturforschung C*, (2010), 65c, 157-173.
2. Honda, N.K.; Vilegas, W.; A Química dos Líquenes, *Química Nova*, (1998), 21, 110 - 124.
3. Nagia, F.A.; El-Mohamedy, R.S.R., Dyeing of Wool with Natural Anthraquinone Dyes from *Fusarium oxysporum*, *Dyes and Pigments*, (2007), 75, 550-555.
4. Choi, G.J.; Lee, S.W.; Jang, K.S.; Kim, J.S.; Cho, K.Y.; Kim, J.C.; Effects of Chrysophanol, parietin, and nepodin of *Rumex crispus* on Barley and Cucumber Powdery Mildews; *Crop Protection*, (2004), 23, 1215-1221.
5. Huneck, S.; The Significance of Lichens and their Metabolites; *Naturwissenschaften*, (1999), 86, 559-570.
6. Santesson, J.; Anthraquinones in Caloplaca; *Phytochemistry*, (1970), 9, 2149-2166.
7. Sochting, U. ; Lutzoni, F. ; Molecular Phylogenetic Study at the Generic Boundary between the Lichen-Forming Fungi Caloplaca and Xanthoria (Ascomycota, Teloschistaceae); *Mycological Research*, (2003), 107(11), 1266-1276.
8. Ramírez, A.; Cano, A.; Líquenes de Pueblo Libre, una localidad andina en la Cordillera Negra (Huaylas, Ancash, Perú); *Revista Peruana de Biología*, (2005), 12(3), 383- 396.
9. Stocker-Wörgötter, E.; Elix, J.A.; Grube, M.; Secondary Chemistry of Lichen-forming Fungi: Chemosyndromic Variation and DNA-analyses of Cultures and Chemotypes in the *Ramalina farinaceae* Complex; *The Bryologist*, (2004), 107(2), 152-162.
10. Feige, G.B. ; Lumbsch, H.T. ; Huneck, S. ; Elix, J.A. ; Identification of Lichen Substances by a Standardized High-performance Liquic Chromatographic Method , *Journal of Chromatography*, (1993), 646, 417-427.
11. Rashid, M.A.; Majid, M.A.; Quader, M.A.; Complete NMR Assignments of (+)-usnic acid, *Fitoterapia*, (1999), 70, 113-115.
12. König, G.M.; Wright, A.D.; ¹H and ¹³C-NMR and Biological Activity Investigations of Four Lichen-derived Compounds; *Phytochemical Analysis*; (1999), 10, 279-284.
13. Castro Mandujano, O.N.; Aislamiento del ácido úsnico de *Flavoparmelia caperata* y su determinación cuantitativa por Espectroscopía UV, en Diez Líquenes; *Revista de la Sociedad Química del Perú* (2010), 76(4), 389-399.
14. Scott A.I., Interpretation of the Ultraviolet Spectra of Natural Products, The Macmillan Company, (1964), pag. 288.
15. Chu, X.; Sun, A.; Liu, R.; Preparative Isolation and Purification of Five Compounds from the Chinese Medicinal Herb *Polygonum cuspidatum* Sieb. Et Zucc by High-speed Counter-current Chromatography; *Journal of Chromatography A*, (2005), 1097, 33-39.
16. Edwards, H.G.M.; Newton, E.M.; Wynn-Williams, D.D.; Coombes, S.R.; Molecular Spectroscopic Studies of Lichen Substances 1: Parietin and Emodin; *Journal of Molecular Structure*; (2003), 648, 49-59.
17. Manojlovic, I.; Bogdanovic-Dusanovic, G.; Gritsanapan, W.; Manojlovic, N.; Isolation and Identification of Anthraquinones of *Caloplaca cerina* and *Cassia tora**; *Chemical Paper*, (2006), 60(6), 466-468.
18. Smetanina, O.F.; Kalinovskii, A.I.; Khudyakova, Y.V.; Slinkina, N.N.; Pivkin, M.V.; Kuznetsova, T.A.; Metabolites from the Marine Fungus *Eurotium repens*; *Chemistry of Natural Compounds*, (2007), 43(4), 395-398.