UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

FACILTAD DE CIENCIAS QUIMICAS



SINTESIS DE INDOLOQUINOLIZINAS SUSTITUIDAS EN EL ANULO "A" UTILIZANDO LA REACCION DE TEUBER.

DOL

L.Q.I. ESAUL VILLARREAL PLATAS

Como requisito parcial para obtener el Grado de MAESTRIA EN CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUIMICA ORGANICA

ENERO, 2001

SINTESIS DE INDOLOQUINOLIZINAS SUSTITUIDAS EN EL ANILLO "A" UTILIZANDO LA REFOCION DE TEUBER.

TM Z55 FCQ 200 V5





UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

FACULTAD DE CIENCIAS QUIMICAS



IS DE INDOLOQUINOLIZINAS STITUIDAS EN EL ANILLO "A" ZANDO LA REACCION DE TEUBER

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

DIRECCION ESAULIVILLARREAIBPLATASCAS

'amo requisito parcial para obtener el Grado de 'AESTRIA EN CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUIMICA ORGANICA

0

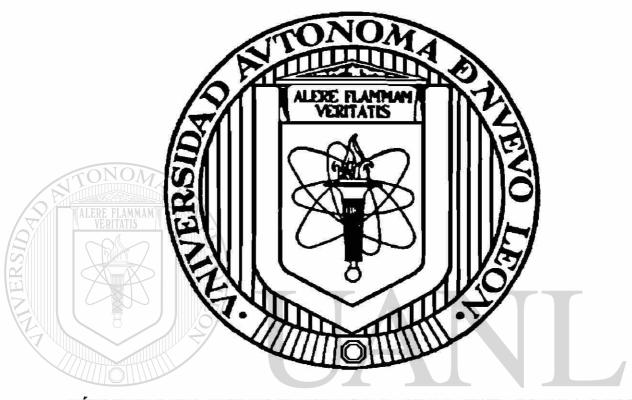
4 2552 FCQ 201 Vs



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN FACULTAD DE CIENCIAS QUÍMICAS



SÍNTESIS DE INDOLOQUINOLIZINAS SUSTITUIDAS EN UNIVERSE ANILLO "A" UTILIZANDO LA REACCIÓN DE TEUBER.

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

L.Q.I. Esaúl Villarreal Platas

Como requisito parcial para obtener el grado de MAESTRÍA EN CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUÍMICA ORGÁNICA.

Enero, 2001

SÍNTESIS DE INDOLOQUINOLIZINAS SUSTITUIDAS EN EL ANILLO "A" UTILIZANDO LA REACCIÓN DE TEUBER.

Aprobación de la comisión de tesis:

DR. RAMIRO QUINTANILLA LICEA Asesor de tesis

DR. JOSE MA. VIADER SALVADO Comisión de tesis

DR. JAVIER MACOSSAY TORRES UNIVERSIDAD AUT Comisión de tesis NUEV

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

M. C. MARTHA SUAREZ HERRERA Coordinadora de la Maestría en Ciencias

DEDICATORIA

A la memoria de Maria de los Ángeles Platas González, que por mucho tiempo sufrió la enfermedad a la que este trabajo pretende aportar una solución.

A mis padres, hermanos y familiares en general.



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

AGRADECIMIENTOS

A Dios.

A mis padres por apoyarme en cada una de las metas que me he propuesto.

A mis hermanos, Norma Rubí (La Perrucha) y Daniel (Sascuash), por estar ahí cuando los necesito y, aunque ellos no lo crean, por hacerme pasar buenos momentos.

A toda mi familia en general que siempre me han alentado a superarme y han contribuido a que llegara a este punto.

A Dora Estela Hernández e Imelda Xochitl Padilla por aguantarme todo el tiempo que estuve en la facultad y dejarme calentar la comida en el microondas.

Al Dr. Ramiro Quintanilla Licea por la paciencia que a lo largo de más de 3 años ha tenido para conmigo y por lo que de él he aprendido.

Al Dr. Javier Macossay por la colaboración prestada para el desarrollo de este trabajo y sus comentarios alentadores.

Al Dr. José Ma. Viader por los comentarios y correcciones hechos a este trabajo.

Al L.Q.I. José Juan Gutiérrez por las sugerencias hechas durante el desarrollo de este trabajo

A Enrique, Margarita, Ruth, Aidé, Virginia, la maita (Nohemí), mi compadre Oscar, Colunga y Walter, con quienes compartí mucho tiempo en el laboratorio y me la pasé muy bien.

A la Q. I. Blanca Neri Segura por sus comentarios de aliento y pláticas tan amenas.

Al personal de Reacciones Químicas, en especial al departamento de Gerencia Técnica y al de Sistemas, que contribuyeron a la realización de este trabajo.

A Verónica Rivas y Adolfo Caballero por su gran disponibilidad y la ayuda prestada en la obtención de los espectros de RMN.

Al Departamento de Servicios Profesionales de la Facultad de Ciencias Químicas por permitirme usar su equipo de Infrarrojo.

A todos mis amigos, que gracias a Dios son muchos, y que no nombro por temor a omitir algún nombre.

Al Consejo Nacional de Ciencia y Tecnología (CONACYT) por la beca otorgada, a través del proyecto No. 1139P-A9507.

Al Programa de Apoyo a la Investigación Científica y Tecnológica de la Universidad Autónoma de Nuevo León por la beca obtenida del proyecto PAICYT clave CA 058-98.

Se agradece al laboratorio de RMN dirigido por la Dra. Nohemí Waskman de Torres por la realización de los espectros. Este equipo se instaló con el apoyo de CONACYT según convenio F512-N9306.

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

TABLA DE CONTENIDO

Capítulo	Página
1. INTRODUCCIÓN	
1.1 Generalidades	1
1.2 Antecedentes	2
1.3 Objetivos	3
1 4 Metodología	4
ALERE F.1.5 Esquema sintético	5
1.6 Fundamento	6
2. PARTE TEÓRICA 2.1 Discusión de los resultados experimentales	
2.1-1 Síntesis del hidrocloruro de triptamina O A DE NUE 2.1-2a Síntesis del cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro 2-metil-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	LEON - 16
2.1-2b Síntesis del cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro 2-metil-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio usando metanol como solvente	
2.1-3 Síntesis del cloruro de 3-acetil-2-metil-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio	20
2.1-4 Hidrocloruro de 5-nitrotriptamina	21
2.1-5 Hidrocloruro de 5-metoxitriptamina	22

2.1-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9- metoxi-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	23
2.1-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	23
2.1-8 Hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina	24
2.1-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina	25
2.1-10 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-fluor-2-meti 6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	l- 26
2.1-11 Cloruro de 3-acetil-9-fluor-2-metil-12 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	29
2.1-12 Hidrocloruro de 5-bromotriptamina	30
2.1-13 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-bromo- 2-metil-6 <i>H</i> -indolo[2,3-a]quinolizinio	31
2.1-14 Cloruro de 3-acetil-9-bromo-2-metil-12 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	33
2.2 Discusión de espectros	
JNIVERSID ^{2,2-1} Hidrocloruro de triptamina E NUEVO LI	E 35 N
2.2-2a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil- DIRECCIÓN 6H-indolo[2,3-a]quinolizinio OTECAS	38
2.2-2b 1,3,5-triacetilbenceno	42
2.2-3 Cloruro de 3-acetil-2-metil-12 <i>H</i> -indolo-[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	44
2.2-4 Fenilhidrazona de la p-nitrofenilhidrazina y el p-aminobutiraldehído	47
2.2-5 Hidrocloruro de 5-metoxitriptamina	49

	2.2-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9- metoxi-6 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	52
	2.2-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio	55
	2.2-8 Hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina	57
	2.2-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina	57
	2.2-10a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-fluor-2-metil-6 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	61
ALERE FLAMMAM VERITATIS	2.2-10b Cloruro de 18-acetil-10-fluor-19-metil- 3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro- yohimbano	64
	2.2-11 Cloruro de 3-acetil-9-flúor-2-metil-12 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	66
	2.2-12 Hidrocloruro de 5-bromotriptamina	68
	2.2-13a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-bromo- 2-metil-6 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio	71
JNIVERSII	2.2-13b Cloruro de 18-acetil-10-bromo-19-metil- 3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro- yohimbano	EÓN 73
DIRECO	2.2-14 Cloruro de 3-acetil-9-bromo-2-metil-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio	76
3. PAR	TE EXPERIMENTAL	
3.1 E	Descripción de lo reactivos	78
3.2 N	Material y equipo	79

3.3 Procedimientos	
3.3-1 Hidrocloruro de triptamina	80
3.3-2a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	81
3.3-2b Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6 <i>H</i> -indolo[2,3- <i>a</i>]quinolizinio usando metanol como solvente	83
3.3-2c Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio a partir de triptamina	84
3.3-3 Cloruro de 3-acetil-2-metil-12 <i>H</i> -indolo- [2,3-a]quinolizinio	85
3.3-4 Hidrocloruro de 5-nitrotriptamina	86
3.3-5 Hidrocloruro de 5- metoxitriptamina	89
3.3-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9-metoxi-6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	91
3.3-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12H- indolo[2,3-a]quinolizinio	92 EON
3.3-8 Hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS 3.3-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina	94 96
3.3-10a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-fluor-2-meti 6H-indolo[2,3-a]quinolizinio	il- 9 7
3.3-10b Cloruro de 18-acetil-10-fluor-19-metil- 3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro- yohimbano	99
3.3-11 Cloruro de 3-acetil-9-flúor-2-metil-12H- indolo[2.3-a]auinolizinio	100

101
102
104
105
106
109

6. APÉNDICE A: ESPECTROS DE INFRARROJO.

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

7. APÉNDICE B: ESPECTROS DE RESONANCIA MAGNÉTICA NUCLEAR.

RESUMEN

L.Q.I. Esaúl Villarreal Platas

Fecha de graduación: Enero, 2001

Universidad Autónoma de Nuevo León

Facultad de Ciencias Químicas

Título del Estudio: SÍNTESIS DE INDOLOQUINOLIZINAS SUSTITUIDAS EN EL

ANILLO "A" UTILIZANDO LA REACCIÓN DE TEUBER.

Número de páginas: 113 Candidato para el grado de Maestría en

Ciencias con Especialidad en Química

Orgánica.

Área de Estudio: Química Orgánica.

Propósito y método de estudio: Se sintetizaron los cloruros de 9-flúor-, 9-bromo- y 9-metoxiindoloquinolizinio mediante una secuencia de cuatro pasos, partiendo de los
hidrocloruros de fenilhidrazina correspondientes, obteniéndose rendimientos globales
que oscilan entre el 10 y el 17 %. Se lograron aislar tres subproductos durante la síntesis
de las dihidro-indoloquinolizinas fluorada y bromada. Se proponen estructuras así como
un mecanismo de reacción para la formación de cada uno de estos compuestos. Se
intentó la síntesis, sin éxito, de los hidrocloruros de 5-nitro-, 5-metoxi- y 5-isopropiltriptamina, utilizando una modificación de la síntesis de indol de Fischer. La síntesis del
cloruro de dihidro-indoloquinolizinio mediante la reacción de Teuber usando metanol
como solvente, se discute en el presente trabajo, así como el uso de triptamina básica
como reactivo de partida en la misma reacción. Todos los compuestos mencionados
anteriormente se caracterizaron por medio de espectroscopía de infrarrojo y de
resonancia magnética nuclear; de esta última se obtuvieron espectros de protones,
carbono-13, COSY, DEPT 135, HMBC y HMQC.

Contribuciones y conclusiones: En este trabajo se lograron obtener y caracterizar los cloruros de 9-flúor, 9-bromo y 9- metoxi-indoloquinolização.

FIRMA DEL ASESOR:

Dr. Ramiro Quintanilla Licea	

CAPÍTULO 1 Introducción

UANL

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

1.1 GENERALIDADES

El objetivo fundamental de la quimioterapia¹ del cáncer debería ser el uso de compuestos que destruyan selectivamente in vitro e in vivo la capacidad proliferativa de células cancerosas sin afectar notablemente la multiplicación y supervivencia de células normales. Los efectos laterales indeseables de prácticamente todas las drogas anticancer usadas en el tratamiento de esta enfermedad, son su toxicidad para los tejidos y el daño particularmente severo que causan sobre las células hematopoiéticas.

El potencial mutagénico y/o carcinógeno de estas drogas observado en células eucariotas y animales, señala claramente la necesidad de una nueva generación de drogas anticancerígenas que posean mayor selectividad.

La búsqueda de substancias producidas por la naturaleza o sintetizadas químicamente que tengan una gran afinidad por el ADN de células cancerosas se ha llevado a cabo en gran escala², algunas de estas substancias se enlazan a las bases del ADN. Su interacción con este último resulta en la inhibición preferencial ya sea de la transcripción del ADN en ARN o en la replicación del ADN. Varias drogas usadas en la terapia del cáncer tienen tales propiedades pero también actúan como mutágenos (como lo hacen los carcinógenos) hacia las células normales.

Se ha mostrado que el ADN de células, cancerosas y no cancerosas, de mamíferos y de plantas, exhibe un patrón de actividad diferente, in vitro.

Así, en un ensayo bioquímico (oncotest), fue posible demostrar que los carcinógenos estimulan preferentemente, y en gran medida, la síntesis in vitro del ADN de células cancerosas; mientras que el estímulo en la síntesis del ADN de células normales es muy pequeño.

La conducta diferente del ADN canceroso y normal frente a las drogas anticancer es debida a las áreas relativamente desestabilizadas del primero, las cuales conducen a la aparición de cadenas simples que ofrecen más sitios para enlazarse a esas substancias. Algunas de ellas se enlazan selectivamente a este tipo de ADN y consecuentemente previenen la replicación de éste.

1.2 ANTECEDENTES

Las indoloquinolizinas,²⁷ de estructura general 1, son compuestos tetracíclicos relacionados con los alcaloides indólicos las cuales pueden aislarse en forma de sales o de compuestos zwitteriónicos.

A partir de 1960, Teuber³⁻⁶ y sus colaboradores iniciaron el estudio de los diferentes derivados del acetilacetaldehído, 2, (especialmente de la 4,4-dimetoxi-2-butanona, 3, y la 4-metoxi-3-buten-2-ona, 4) con aminas aromáticas y biogénicas, así como con derivados indólicos.

Una de las reacciones más importantes de este estudio y que constituye la parte medular de este trabajo, es la síntesis de sales de dihidro-indoloquinolizinio partiendo del hidrocloruro de triptamina y derivados del acetilacetaldehído.

El pequeño grupo de alcaloides de interés biogenético que incorporan el sistema anular zwitteriónico de indolo[2,3-a]quinolizina 1³¹, ha recibido una limitada atención en el campo de la síntesis^{7, 29}. El descubrimiento hecho por Beljanski^{1,2} en los años 80's de que algunos de estos alcaloides, tales como la flavopereirina, 5, y la sempervirina, 6, poseen actividad antitumoral, justifica el interés por la síntesis de indoloquinolizinas substituidas en el anillo "A", utilizando la reacción descubierta por Teuber, para posteriormente investigar su posible actividad antineoplásica.

1.3 OBJETIVOS

Sintetizar y caracterizar por medio de técnicas espectroscópicas (IR y RMN) un conjunto de hidrocloruros de triptamina substituidos en el anillo bencénico utilizando la síntesis de indol de Fischer.

Sintetizar y caracterizar por medio de técnicas espectroscópicas (IR y RMN) una serie de dihidro-indoloquinolizinas substituidas en el anillo 'A' partiendo de los hidrocloruros de triptamina anteriores usando la reacción de Teuber y posteriormente llevar a cabo una reacción de deshidrogenación en el anillo C.

1.4 METODOLOGÍA

Sintetizar una serie de hidrocloruros de triptamina usando la reacción de ciclación de Fischer partiendo de fenilhidrazinas p-substituidas.

dihidrogenados, con estructura general 7, empleando la reacción de Teuber.

(Ver 1.6 Esquema Sintético)

Por último, llevar acabo la oxidación (deshidrogenación) de los compuestos obtenidos en el paso anterior mediante el uso de tetracloro-obenzoquinona (o-cloranilo) con el fin de obtener un sistema completamente aromatizado.

1.5 ESQUEMA SINTÉTICO

INIVERSIDAD AU 1.6 FUNDAMENTO

REACCIÓN DE FISCHER® AL DE BIBLIOTECAS

Mediante el calentamiento de la metil-fenilhidrazona del ácido pirúvico en ácido clorhídrico diluido, Fischer y Jourdan^{8,10} obtuvieron en bajo rendimiento una substancia que identificaron como ácido 1-metilindol-2-carboxílico.

Posteriormente se encontró que los bajos rendimientos obtenidos con ácido clorhídrico diluido, debidos probablemente a la hidrólisis de la hidrazona, se podían evitar utilizando cloruro de zinc como catalizador. Una mezcla de la fenilhidrazona de la acetona con un exceso de 5:1 de cloruro de zinc calentado a 180 °C dio 2-metilindol con un 60% de rendimiento^{8,11}.

Desde entonces las arilhidrazonas obtenidas de la reacción de muchos compuestos carbonílicos, tales como aldehídos, cetonas, etc. han sido convertidas por una gran variedad de ácidos (de Brønsted y de Lewis), a compuestos que contienen la unidad estructural del indol. Esta conversión de arilhidrazonas a indol, acompañada por la eliminación de amoníaco, se conoce como la síntesis de indol de Fischer y se representa por la siguiente ecuación:

$$R'$$
 CH_2-R''
 CH_2

Entre las adaptaciones especiales hechas a la reacción de Fischer, una de las más usadas es el procedimiento de Abramovitch y Shapiro^{9,12}, el cual produce triptaminas substituidas en tres pasos. Los iones aril diazonio reaccionan con la 3-carboxi-2-piperidona, dando arilhidrazonas de la 3-oxo-2-piperidona. La ciclación de Fischer produce un derivado indólico, el cual da triptamina después de su hidrólisis y descarboxilación.

Un método alternativo emplea fenilhidrazonas de y-aminocetonas o y-aminoaldehídos^{9,13}, cuya ciclación da los derivados de la triptamina. El compuesto carbonílico más ampliamente usado para este propósito es el dietilacetal del y-aminobutiraldehído. Históricamente, la primera síntesis de triptamina se llevó a cabo de esta manera. En lo que se refiere al trabajo de esta tesis las triptaminas substituidas en el anillo bencénico se sintetizarán mediante este último procedimiento.

En el siguiente esquema se muestra el mecanismo de la reacción:

El mecanismo de esta ciclación ha sido objeto de considerable estudio. Desde que fue propuesto por Robinson^{8,9} se ha reunido una gran cantidad de evidencia para este mecanismo: El aislamiento de algunos intermediarios, experimentos de marcaje isotópico¹⁴ con ¹³C y ¹⁵N; más recientemente Hughes y Zhao¹⁵ han estudiado el efecto isotópico y de solvente sobre la reacción; en la Facultad de Ciencias Químicas de la U.A.N.L. se están llevando a cabo también estudios relacionados con el mecanismo de la reacción de ciclación de Fischer^{16,17}.

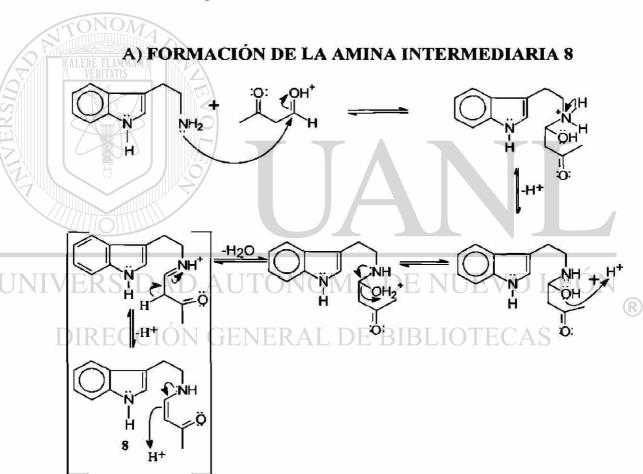
REACCIÓN DE TEUBER

La reacción de Teuber³ es de gran utilidad en la síntesis de cloruros de indoloquinolizinio hidrogenados en el anillo 'C', con estructura general 7, obteniéndose a partir de ellas las indoloquinolizinas correspondientes con carácter zwitteriónico.

Debido a los reportes mencionados anteriormente sobre la actividad antineoplásica de estas substancias, la reacción de Teuber adquiere gran

importancia para la obtención de compuestos con potencial farmacológico¹⁸.

Sobre la base de nuestras investigaciones mecanísticas¹⁹, las sales de indoloquinolizinio se forman a partir de las correspondientes triptaminas vía la enamina 8; esta última sufre una ciclación del tipo Pictet-Spengler²⁴ a la correspondiente tetrahidrocarbolina 9 antes de proceder a la formación de la sal de indoloquinolizinio.



B) CICLACIÓN DE PICTET-SPENGLER²⁴

C) FORMACIÓN DE LA DIHIDROPIRIDINA INTERMEDIARIA

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

DESHIDROGENACIÓN DE DIHIDROINDOLOQUINOLIZINAS.14,20

Los anillos de 6 miembros pueden aromatizarse de varias maneras. La aromatización se lleva a cabo más fácilmente cuando existen uno o dos dobles enlaces en el anillo, o cuando este último se encuentra fusionado con un anillo aromático. La reacción también puede aplicarse a heterocíclos de 5 o 6 miembros. Las cetonas cíclicas son transformadas en fenoles; y los anillos de 7 miembros o más por lo general se isomerizan a anillos aromáticos de 6 miembros.

Entre los reactivos que más frecuentemente se usan para llevar acabo la aromatización se encuentran los siguientes:

- 1.- Catalizadores para hidrogenación, tales como Pd, Pt, Ni, etc.
- 2.- Otros reactivos utilizados para este propósito son las quinonas, las cuales se reducen a las correspondientes hidroquinonas. Dos quinonas importantes que se utilizan frecuentemente para las aromatizaciones son el o-cloranilo (2,3,5,6-tetracloro-1,4-benzoquinona) y DDQ (2,3-dicloro-5,6-diciano-benzoquinona). Este último es más reactivo y se puede usar en casos donde el substrato es difícil de deshidrogenar. El mecanismo propuesto¹⁴ para esta transformación es el siguiente:

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

CAPÍTULO 2 PARTE TEÓRICA

UANL

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

2.1 DISCUSIÓN DE LOS RESULTADOS EXPERIMENTALES.

2.1-1 Síntesis del hidrocloruro de triptamina¹³ (10).

Los primeros experimentos para sintetizar este compuesto resultaron negativos. El ZnCl₂ se usaba en cantidades de 1-5% molar respecto a la fenilhidrazina y se secaba hasta 120 °C antes de usarlo, no observándose transformación alguna. Posteriormente se usaron cantidades estequiométricas de ZnCl₂ previamente fundido (300 °C) y pulverizado observándose el desprendimiento de NH₃, como señal de que se estaba llevando a cabo la ciclación de Fischer esperada.

El aislamiento del producto se dificultó ya que éste se encontraba acomplejado con el Zn⁺² usado en la reacción. La adición de Na₂S a la mezcla de reacción para liberar la amina y formar el hidrocloruro resolvió el problema; este último se obtiene después de filtrar el ZnS precipitado y de concentrar el filtrado en el rotavapor.

Otro inconveniente es la cantidad de hidrocloruro de triptamina que queda atrapado en el ZnS; por lo que este último se extrae en un soxhlet usando metanol, y la solución resultante se evapora a sequedad para

después juntar el residuo con la solución acuosa del hidrocloruro. Desgraciadamente, tras concentrar ésta para obtener el producto, también precipita el cloruro de sodio formado al agregar el Na₂S. La solución se puede concentrar hasta un volumen (aproximadamente la mitad), en el que no precipita nada, y dejarla reposar 2 o 3 horas con lo que se forman unos cristales en forma de agujas que son de producto puro. Sin embargo, los rendimientos así obtenidos son muy bajos (10-15%). Para extraer el producto y eliminar el NaCl se hicieron lavados con etanol anhidro a la mezcla de sólidos y la solución se llevó a sequedad con lo que se obtiene un sólido amarillo claro.

Es importante mencionar que esta reacción se llevó a cabo tanto bajo atmósfera de nitrógeno como sin ella, obteniéndose los mismos resultados. Sin embargo, para los análogos fluorado y bromado el empleo de nitrógeno es indispensable, ya que de lo contrario el rendimiento disminuye notablemente debido a la descomposición. Al variar la relación molar ZnCl₂:fenilhidrazina desde 1:1 hasta 5:1 disminuyó el tiempo de reacción de 3 horas a 8-10 min, pero no aumentó el rendimiento.

2.1-2a Síntesis del cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (7).

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

Tradicionalmente este compuesto se ha obtenido mezclando hidrocloruro de triptamina (10) con el dimetilacetal del acetilacetaldehído (3), usando ácido acético como solvente³, el cual a su vez sirve como catalizador para la reacción de Pictet-Spengler involucrada¹⁹.

El producto se obtiene precipitando del medio de reacción como un sólido amarillo con un rendimiento del 38%. El bajo rendimiento se puede justificar por la baja estabilidad del acetilacetaldehído (2) que se genera in situ en el medio y por la formación de la hexahidro-indoloquinolizina obtenida como subproducto en la reacción de auto oxidación-reducción en el último paso del mecanismo.

2.1-2b Síntesis del cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6*H*-indolo[2,3-a]-quinolizinio utilizando metanol como solvente. Discutimos en este mismo punto el empleo de triptamina como reactivo de partida.

Para este trabajo obtuvimos la dihidro-indoloquinolizina (7) de la manera descrita en el punto anterior, sin embargo se realizaron algunos experimentos en otras condiciones con miras a elevar el rendimiento así como a disminuir costos. Para tal efecto llevamos a cabo algunos experimentos usando metanol como solvente y en otros casos se utilizó triptamina en lugar de su hidrocloruro.

En los experimentos en metanol se demostró por TLC que el cloruro de dihidro-indoloquinolizinio (7) se forma en pequeñas cantidades, sin

embargo aun después de tiempos de reacción de 10 horas se seguía observando el hidrocloruro de triptamina como componente principal.

En los experimentos con triptamina en ácido acético también se observó por TLC la formación de una pequeña cantidad del compuesto 7, la cual no nos fue posible aislar. El producto principal de esta reacción es un compuesto con R_f= 0.98 (Acetato de etilo: Ácido fórmico: Metanol; 8:1:1) el cual identificamos como triacetilbenceno (16).

El triacetilbenceno se forma también en mayor cantidad durante la obtención de la dihidro-indoloquinolizina fluorada (17).

Suponemos que en las reacciones llevadas a cabo con hidrocloruro de triptamina en metanol así como de triptamina en ácido acético no se tiene la catálisis ácida necesaria para inducir la reacción de Pictet-Spengler entre la amina biogénica y el acetilacetaldehído, dando lugar a productos de descomposición de los reactantes así como a la trimerización del acetilacetaldehído liberado de su acetal. Para este último asumimos el mecanismo propuesto por Franke²⁶:

No obstante las condiciones ácidas del medio, esta reacción puede llevarse a cabo por los equilibrios presentes en solución.

En un intento por aumentar la catálisis ácida se agregó un equivalente de ácido clorhídrico concentrado a un experimento conteniendo triptamina en ácido acético, sin embargo se obtuvo solo una mezcla de diferentes compuestos entre los que se encontraba la dihidro-indoloquinolizina 7 como uno de los componentes minoritarios.

2.1-3 Cloruro de 3-acetil-2-metil-12H-indolo [2,3-a]quinolizinio (22).

Este compuesto se obtuvo al hacer reaccionar el o-cloranilo y el compuesto 7 en una relación 3:1. El reactivo es completamente deshidrogenado al cabo de 10 min., tiempo después del cual se obtiene una mezcla de un sólido amarillo (producto) y un sólido rojo (oxidante en exceso). Este último se elimina haciendo una extracción continua (soxhlet) usando acetato de etilo para dar un sólido amarillo de dos componentes con un rendimiento del 70%. Dicho sólido se puede recristalizar en metanol o ácido acético; sin embargo es muy difícil eliminar la impureza.

2.1-4 Hidrocloruro de 5-nitrotriptamina (11).

Se hicieron varios experimentos, variando la relación molar ZnCl₂:p-nitrofenilhidrazina desde 1:1 hasta 10:1 y la de dietilacetal del p-aminobutiraldehído:p-nitrofenilhidrazina de 1:1 hasta 2:1; la temperatura se manejó desde 110 hasta 140 °C (el punto de descomposición de la p-nitrofenilhidrazina es de 157 °C); la reacción se llevó a cabo sin solvente así como utilizando tolueno y etilenglicol en algunos casos. En ningún experimento se observó desprendimiento de NH₃. En el mejor de los casos obtuvimos un aceite de color rojizo (al trabajar sin solvente y en atmósfera de N₂) con al menos 5 componentes, uno de ellos en mayor proporción. Se trató de inducir a la cristalización en varios solventes (metanol, etanol, acetato de etilo, éter etílico), sin lograrlo; la separación por cromatografía en capa fina (sílica gel) nos permitió aislar este componente principal, el cual resultó ser la hidrazona intermediaria y es sumamente inestable:

Probablemente, el efecto desactivante del grupo nitro sea la causa de que la reacción no prosiga después de la formación de la hidrazona, bajo las condiciones de reacción empleadas. Uno de los pasos del mecanismo involucra la participación de los electrones del anillo aromático, los cuales son fuertemente atraídos por este grupo, dando como resultado una disminución en la velocidad del proceso de ciclación y subsecuente formación del anillo indólico.

2.1-5 Hidrocloruro de 5-metoxitriptamina (12).

Los intentos por tratar de obtener este compuesto a partir de p-metoxifenilhidrazina tampoco dieron buenos resultados. En ninguno de los casos se observó desprendimiento abundante de NH3 y el resultado, al igual que en el caso anterior, fue un aceite de muchos componentes del cual no pudimos obtener cristales ni separar por TLC. Este aceite se comparó por TLC con un estándar de hidrocloruro de 5-metoxitriptamina comercial (Aldrich) y se encontró que este último sí estaba presente en la mezcla, pero en una cantidad muy pequeña por lo cual no pudo ser aislado. La ~aminobutiraldehído relación dietilacetal del molar metoxifenilhidrazina (PMFH) fue 2:1, mientras que la de ZnCl₂:PMFH se usó desde 1:1 hasta 5:1 sin que mejoraran los rendimientos. La temperatura se varió desde 65 hasta 150 °C (el punto de descomposición de PMFH es

160-162 °C) obteniéndose en todos los casos una mezcla de compuestos. Los experimentos se llevaron a cabo tanto en atmósfera de nitrógeno como sin ella.

2.1-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9-metoxi-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (21).

Para esta reacción se utilizó hidrocloruro de 5-metoxitriptamina comercial (Aldrich). Aquí no se observa la formación de 1,3,5-triacetilbenceno (16) cuando se añade 3 todo al mismo tiempo y no se forma ningún subproducto. Este compuesto se obtiene como un sólido de color dorado con un rendimiento del 40%.

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

2.1-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio (25).

Este compuesto se sintetizó bajo las mismas condiciones que 22 obteniéndose conversión completa. Al reducir la relación molar o-cloranilo:21 de 3:1 a 2:1, también se observa la deshidrogenación completa del sistema tetracíclico al cabo de 10 minutos. El producto precipita como agujas pequeñas de color café claro; el análisis por TLC muestra una impureza que no causa problemas ya que no aparece en el espectro de ¹H-RMN.

2.1-8 Hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina (13).

Los primeros experimentos se realizaron siguiendo el procedimiento reportado para obtener el hidrocloruro de triptamina¹³. El resultado fue una mezcla de productos que no se pudo separar.

Se siguió el procedimiento reportado en 3.3-1, el cual es una modificación del original¹³ y obtuvimos buenos resultados. Sin embargo, el tratamiento de la mezcla de reacción fue diferente al del punto 3.3-1. En este caso utilizamos H₂S en lugar de Na₂S para precipitar el zinc y evitar el problema de la formación de NaCl.

Se juntaron los sólidos de los diferentes experimentos (ya que por TLC se observó que eran lo mismo) y se guardaron en un desecador durante varios días (3-5). Al sacarlos del desecador se transformaron en un aceite, el cual analizamos por TLC teniendo como resultado una mezcla de varios componentes. Tratamos de inducir el aceite a la cristalización con metanol, etanol, acetato de etilo, eter etílico, THF, etc., sin éxito. La separación por cromatografía en columna de al menos uno de los componentes tampoco dio resultado, ya que los componentes del aceite se adsorbían fuertemente en la fase estacionaria. Al aceite se le hizo una fusión con sodio para verificar si se encontraba azufre en la mezcla y ver si el H₂S había reaccionado de alguna manera con el producto dando los resultados observados, pero la prueba dio negativa. Es evidente sin embargo que las condiciones ácidas resultantes de introducir H₂S a la mezcla de reacción indujeron a la descomposición de la triptamina formada.

2.1-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina (14).

+ EtO NH₂ ZnCl₂ F NH₂ NH₂ HCI

No se obtuvieron buenos resultados siguiendo la marcha reportada para el hidrocloruro de triptamina¹³ por lo que se usaron las mismas condiciones que para el hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina, a excepción del tiempo de reacción, el cual fue de 15-20 min. Un factor importante en

esta síntesis es la calidad del nitrógeno a usarse (grado cromatográfico), ya que de lo contrario el rendimiento se ve afectado.

También se presentan los problemas del ZnS y el NaCl (interferencia en la separación del producto), los cuales se resolvieron en la misma forma que para el hidrocloruro de triptamina.

Cuando la escala fue lo suficientemente grande (más de 0.5 g del hidrocloruro de 4-fluorfenilhidrazina), después de filtrar el ZnS y dejar reposar el filtrado toda la noche, se formaron en éste último unos cristales cúbicos de color blanco que son de producto puro y es conveniente separar, antes de seguir con el tratamiento. Por lo demás, los pasos a seguir y los resultados obtenidos fueron idénticos que para el hidrocloruro de triptamina.

2.1-10 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-flúor-2-metil-6*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (17).

Los primeros intentos por sintetizar esta substancia se llevaron acabo empleando el mismo procedimiento reportado para 7 (disolución del hidrocloruro de triptamina en HOAc a ebullición y adición del dimetilacetal del acetilacetaldehído 3); sin embargo el producto obtenido

fue una mezcla de un sólido rojo amorfo y unas agujas largas de color amarillento. Los análisis por TLC, IR y RMN, demostraron que el primero era el compuesto de interés y el segundo era el 1,3,5-triacetilbenceno²⁶ (16), este último es el mismo compuesto que se obtuvo cuando se intentó sintetizar el sistema tetracíclico partiendo de triptamina (ver punto 2.1-2b).

Podemos justificar el que esta reacción produzca cantidades importantes de este compuesto analizando el mecanismo de formación del sistema tetracíclico:

La formación de la tetrahidro-β-carbolina (9) transcurre por medio de la reacción de Pictet-Spengler, la cual involucra la participación de los electrones del anillo bencénico; el efecto inductivo del flúor dificulta la participación de estos electrones y por lo tanto retarda la formación del intermediario, favoreciendo así la reacción del acetilacetaldehído (2) consigo mismo.

El problema se resolvió agregando el diemtilacetal del acetilacetaldehído lentamente (a lo largo de 90-120 min.) para favorecer la reacción de éste con la triptamina y posteriormente con la tetrahidro-β-carbolina.

Otro componente de la mezcla de reacción que se obtiene de las aguas madres en pequeñas cantidades (10 %) fue un sólido polar (R_f = 0.1) de color amarillo cuya estructura probablemente sea la siguiente:

El producto se aisló y recristalizó de ácido acético, pero desgraciadamente parece descomponerse en las condiciones de recristalización ya que siempre se obtiene una mezcla de compuestos aun después de tres recristalizaciones sucesivas. Se intentó formar un cristal por evaporación lenta utilizando ácido acético, ácido fórmico y metanol (por separado) sin que los resultados fueran favorables. En el mejor de los casos se obtuvo un aglomerado de cristales muy pequeños en forma de agujas (HOAc).

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

2.1-11 Cloruro de 3-acetil-9-flúor-2-metil-12*H*-indolo[2,3-a]quinolizinio (23).

La deshidrogenación de 17 se intentó en las mismas condiciones en que se obtuvo 22, pero la transformación no fue completa. El transcurso de la reacción se siguió por TLC calentando hasta por tres horas sin observar conversión completa y sí una descomposición gradual de la mezcla de reacción.

La relación molar o-cloranilo:17 se incrementó gradualmente hasta llegar a un valor de 10:1 y a un tiempo de reacción de 30 min. Con lo que el reactivo se consume totalmente. Al final de la reacción queda una solución obscura y un sólido rojo (oxidante en exceso). El producto fue soluble en el medio de reacción, a diferencia de 22, y una vez que el primero se obtiene se le hizo una extracción soxhlet con acetato de etilo para obtener un sólido amarillo de dos componentes con un rendimiento de 60%. El sólido se recristalizó en metanol sin que se pudiera eliminar la impureza, el uso de otros solventes no dio resultado. Aparentemente, esta impureza es un compuesto con estructura muy similar a la del compuesto esperado, ya que las señales de ¹H-RMN así lo demuestran (espectros B₁₀₉-B₁₁₁).

2.1-12 Hidrocloruro de 5-bromotriptamina (15).

La síntesis de este compuesto tampoco funciona con las condiciones reportadas para obtener hidrocloruro de triptamina, y por ello se usaron las mismas condiciones que para 14 (hidrocloruro de 5-fluortriptamina). En este caso el tiempo de reacción es de 10 min. También es importante la calidad del nitrógeno que se usa (debe ser grado cromatográfico) ya que de lo contrario baja el rendimiento.

El problema del ZnS y el NaCl se atacó igual que en el caso anterior. Vuelve a observarse la formación de cristales cúbicos en el filtrado que resulta al eliminar el ZnS después de dejarlo reposar toda la noche, los cuales también deben de separarse antes de seguir con el procedimiento. El resto del procedimiento y los resultados fueron idénticos a los de los dos análogos anteriores.

2.1-13 Cloruro de 3-acetil-9-bromo-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (19).

En esta síntesis también se obtuvieron, aunque en cantidades menores, el 1,3,5-triacetilbenceno cuando se añadió el compuesto 3 todo al mismo tiempo. Por esta razón se siguió el mismo procedimiento que para el análogo fluorado.

También se obtuvo un subproducto polar (R_f = 0.12; acetato de etilo: metanol: ácido fórmico; 8:1:1) el cual es análogo al observado en la reacción para obtener 17, ya que presentan un espectro de RMN (protones) similar. A diferencia del subproducto fluorado (18), éste sí pudo obtenerse puro y se analizó por RMN llegando a la conclusión de que ambos subproductos presentan la misma estructura. No obstante, la información proporcionada por los espectros de RMN da lugar a varias suposiciones y no confirma completamente la estructura propuesta 20 (ver punto 2.2-13b), por lo que se trató de hacer crecer un cristal bajo las mismas condiciones del análogo fluorado obteniendo un aglomerado de cristales muy pequeños que no pueden ser usados para la determinación de estructura.

El mecanismo propuesto para la formación del compuesto 20 es el siguiente:

Todo lo anterior es un intento para tratar de explicar la formación del subproducto cuya estructura proponemos con base en los datos espectroscópicos presentados. La mejor manera para elucidar la estructura del compuesto sería la obtención de un difractograma, sin embargo

tampoco hemos podido obtener un cristal de las dimensiones adecuadas para este compuesto.

2.1-14 Cloruro de 3-acetil-9-bromo-2-metil-12H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (24).

El punto de partida para tratar de obtener este compuesto fue el mismo que para 22. La única excepción fue el solvente ya que se usó HOAc: Ac. fórmico 2:1 debido a que la mezcla HOAc:H₂O no disolvió el reactivo. Sin embargo, la transformación no fue completa. En la misma forma que para el análogo fluorado, se llegó a la relación molar ocloranilo:19 = 15:1 y a un tiempo de reacción de 60 min para transformar completamente el reactivo. El producto obtenido tiene una impureza que la recristalización de varios solventes no pudo eliminar.

La facilidad con que se deshídrogena cada uno de los análogos tiene que ver con el efecto inductivo del substituyente en el anillo 'A'. El flúor y el bromo tienden a desestabilizar el carbocatión formado durante la reacción de deshidrogenación, mientras que el grupo metoxi lo estabiliza.

Sin embargo, esto no explica porqué es más dificil deshidrogenar el compuesto bromado que el fluorado.



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

2.2 DISCUSIÓN DE ESPECTROS^{21, 22, 23, 28, 30}.

2.2-1 Hidrocloruro de triptamina (10).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A1).

La banda intensa a 3292 cm⁻¹ se debe a modos de tensión del N-H indólico. El pico ancho localizado a 3010 cm⁻¹ así como las señales a 1581 y 1504 cm⁻¹ corresponden a movimientos de tensión del enlace N-H del NH₃⁺. La banda que aparece a 1237 cm⁻¹ es debida a modos de tensión C-N en el sistema indólico, mientras que la banda en 1102 cm⁻¹ es causada por la tensión del enlace C-N en el C-NH₃⁺. La señal intensa a 748 cm⁻¹ es generada por la flexión fuera del plano de los enlaces C-H del anillo bencénico, la cual es característica de la sustitución *orto* como es el caso del sistema indólico.

L'H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₁-B₃). TECAS

La señal con un desplazamiento químico de 11.10 ppm es debida al protón indólico (posición 1). El pico localizado a 8.32 ppm corresponde a los tres protones del NH₃⁺. El doblete a 7.58 ppm es originado por el protón 4-H, mientras que el registrado a 7.39 ppm se debe al átomo de hidrógeno 7-H. El núcleo de hidrógeno en la posición 2 da lugar a la señal localizada a 7.25 ppm. Los tripletes que se encuentran a 7.09 y 7.00 ppm corresponden a los protones 6 y 5. El pico trazado a 3.48 ppm se debe a la

presencia de agua en el solvente. La señal que aparece a 3.07 ppm se debe a los dos metilenos en las posiciones 1' y 2'. El singulete registrado a 2.51 ppm es causado por restos de solvente no deuterado (D₆-DMSO).

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₄-B₅). Acoplamientos observados.

³J (Vecinales) 4-H (7.58) con 5-H (7.00)

6-H (7.09) con 7-H (7.39)

1-H (11.10) con 2-H (7.25)

1-H (11.10) con 2-H (7.25)

⁴J 2-H (7.25) con 2'-H (3.07)*

* 1' y 2' Tienen el mismo desplazamiento químico.

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆-B₈)²⁵.

Los picos registrados a 136.22 y 126.75 ppm se deben a los carbonos de las posiciones 7a y 3a respectivamente. Los picos de los carbonos terciarios tanto del anillo bencénico como el adyacente al nitrógeno indólico se localizan entre 123.21 y 111.47 ppm, correspondiendo estas dos señales a los carbonos de las posiciones 2 y 7. A 121.03 ppm se encuentra la señal del núcleo 6-C, mientras que a 118.04 y 118.35 ppm están las de los carbonos 4-C y 5-C respectivamente. El carbono de la posición 3 da señal a 109.48 ppm. Las señales respectivas de los carbonos en las posiciones 1' y 2' se encuentran a 39.23 y 22.95 ppm.

La señal de 1'-C aparece cubierta por la señal del solvente (DMSO) en el espectro normal (B₆). Sin embargo se observa claramente en el espectro DEPT 135 (B₈).

2D (1H-13C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B₉-B₁₀).

2-H (7.25) con 2-C (123.21)

4-H (7.58) con 4-C (118.05)

5-H (7.00) con 5-C (118.35)

6-H (7.09) con 6-C (121.03)

7-H (7.39) con 7-C (111.47)

Acoplamientos observados a 2 y 3 enlaces (HMBC, Espectros B₁₁-B₁₂).

 ^{2}J 2-H (7.24) con 3-C (109.48)

³J 1-H (11.10) con 3-C (109.48)

1-H (11.10) con 3a-C (126.75)

2-H (7.25) con 3a-C (126.75)

DII2-H (7.25) con 7a-C (136.23) L DE BIBLIOTECAS

4-H (7.58) con 6-C (121.03)

4-H (7.58) con 7a-C (136.23)

5-H (7.00) con 7-C (111.48)

5-H (7.00) con 3a-C (126.75)

6-H (7.09) con 4-C (118.05)

6-H (7.09) con 7a-C (136.23)

7-H (7.39) con 5-C (118.35)

7-H (7.39) con 3a-C (126.75)

2.2-2a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo[2,3-a] quinolizinio (7).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A2).

La desaparición de la banda ancha e intensa cerca de 3000 cm⁻¹ debida al NH₃⁺ (presente en el espectro del hidrocloruro de triptamina) y la presencia del pico agudo localizado a 1696 cm⁻¹ característico del modo de tensión C=O del grupo acetilo, el cual está desplazado a una frecuencia más baja de lo usual (1715 cm⁻¹) debido a los efectos de conjugación con el anillo piridínico, son los indicios más importantes de la obtención del sistema tetracíclico. Otras diferencias en los espectros que sugieren la transformación del reactivo son la señal a 1383 cm⁻¹, la cual proviene de las flexiones de los enlaces C-H de los grupos metilo presentes en el producto y ausentes en el reactivo; así como también la ausencia de la banda debida a la tensión del enlace C-*NH₃ alrededor de 1100 cm⁻¹.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃-B₁₄).

En este espectro se pueden observar señales similares a las del hidrocloruro de triptamina: el protón indólico a 12.61 ppm, los protones aromáticos de 7.75 a 7.19 ppm (2 dobletes, 2 tripletes) y los metilenos de las posiciones 6 y 7 en 4.84 y 3.33 ppm respectivamente a la forma de tripletes; este último triplete solamente se observa después del intercambio con deuterio. Las primeras pruebas de la obtención del sistema tetracíclico son los singuletes a 9.43 y 8.27 ppm que corresponden a los protones 4-H y 1-H del anillo piridínico, así como la desaparición de la señal debida al protón alfa del indol (7.25 ppm en el espectro del hidrocloruro de triptamina), lo cual apoya la formación de los anillos 'D' y 'C' respectivamente. La presencia en la molécula de los metilos en las posiciones 2' y 3' se confirma mediante los singuletes a 2.70 y 2.73 ppm. El pico intenso a 3.35 ppm lo causa el agua contenida en el solvente. La señal intensa a 2.50 ppm es debida a restos de solvente no deuterado (D₆-DMSO).

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₁₅-B₁₆).

INIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEO

Acoplamientos observados.ERAL DE BIBLIOTECAS

³J (Vecinales)

8-H (7.75) con 9-H (7.19)

10-H (7.41) con 11-H (7.57)

9-H (7.19) con 10-H (7.41)

6-H (4.93) con 7-H (3.42)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₇-B₁₉).

El espectro muestra 18 señales correspondientes a igual número de carbonos en la molécula. La primera señal (196.26 ppm) corresponde al carbono del grupo carbonilo. En la región de carbonos aromáticos se observan 13 señales, 5 más que para el hidrocloruro de triptamina, las cuales corresponden al incremento de este tipo de carbonos en la molécula producto: Núcleos 12b-C (142.88), 1-C (122.74), 2-C (130.64), 3-C (157.03), y 4-C (146.92) del anillo 'D'. Por último las señales de los metilenos a 54.98 y 18.68 ppm presentes también en el reactivo y las señales a 29.33 y 21.82 ppm correspondientes a los carbonos 3'-C y 2'-C, los cuales se encuentran solamente en la estructura del producto. Estas últimas cuatro señales se distinguen perfectamente en el espectro DEPT 135 (Espectro B₁₉).

2D (1H-13C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros

\mathbf{B}_{20} - \mathbf{B}_{21}).

1-H (8.27) con 1-C (122.74)

4-H (9.43) con 4-C (146.92) ERAL DE BIBLIOTECAS

8-H (7.76) con 8-C (120.85)

9-H (7.19) con 9-C (120.92)

10-H (7.41) con 10-C (126.97)

11-H (7.57) con 11-C (112.73)

Acoplamientos observados a 2 y 3 enlaces (HMBC, Espectros B₂₂-B₂₃).

- ²J 1-H (8.27) con 2-C (130.64)
 - 1-H (8.27) con 12b-C (142.88)
 - 4-H (9.43) con 3-C(157.03)
 - 6-H (4.93) con 7-C (18.86)
- ³J 1-H (8.27) con 2'-C (21.82)
 - 1-H (8.27) con 12a-C (124.60)
 - 4-H (9.43) con 6-C (54.98)
 - 4-H (9.43) con 2-C (130.64)
 - 4-H (9.43) con 12b-C (142.88)
 - 4-H (9.43) con carbonilo (196.26)
 - 6-H (4.93) con 7a-C (119.56)
 - 6-H (4.93) con 12b-C (142.88)
 - 8-H (7.75) con 10-C (126.97)
 - 8-H (7.75) con 11a-C (139.90)
 - 9-H (7.19) con 11-C (112.73)
 - DI 9-H (7.19) con 7b-C (124.55) L DE BIBLIOTECAS
 - 10-H (7.41) con 8-C (120.85)
 - 10-H (7.41) con 11a-C (139.90)
 - 11-H (7.57) con 9-C (120.91)
 - 11-H (7.57) con 7b-C (124.55)
 - 12-H (12.61) con 7a-C (119.56)
 - 12-H (12.61) con 7b-C (124.55)

2.2-2b y 2c 1,3,5-triacetilbenceno (16).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₃).

El pico pequeño en 3060 cm⁻¹ se debe a la deformación por tensión de los enlaces C-H aromáticos. Aproximadamente a 2980 y 2925 cm⁻¹ aparece la señal causada por las tensiones asimétricas de los enlaces C-H de los grupos acetilo. La banda localizada a 1692 cm⁻¹ es la correspondiente a la tensión del grupo carbonilo; mientras que los picos pequeños en 1588 y 1400 cm⁻¹ probablemente se deben a las tensiones de los enlaces C=C aromáticos. La señal debida a la deformación por flexión de los enlaces C-H de los grupos acetilo tiene lugar en 1363 cm⁻¹.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₂₄).

El espectro completo consta solamente de cuatro señales incluidas las correspondientes al agua contenida en el solvente (3.31 ppm) y a restos de solvente no deuterado a 2.50 ppm. Las dos señales de importancia son singuletes lo cual indica que los protones que dan lugar a cada señal están aislados (no tienen protones vecinos) y la simplicidad del espectro sugiere una gran simetría de la molécula.

El singulete registrado a 8.63 ppm (integra para uno) corresponde a los protones aromáticos, los cuales dan una sola señal por ser

magnéticamente equivalentes. Los grupos acetilo dan origen a la señal a 2.72 ppm (integra para tres) y se registra una sola señal debido a la misma razón que los protones aromáticos.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectro B₂₅).

Se observa solo un acoplamiento pequeño de largo alcance entre los protones aromáticos y los grupos metilo.

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₂₆).

Este espectro es también sumamente sencillo en cuanto al número de señales que aparecen en él (cuatro), lo cual sugiere nuevamente la presencia de simetría en la molécula.

La primera señal a 197.07 ppm se debe a los grupos carbonilo, mientras que la ubicada a 137.49 ppm corresponde a los carbonos aromáticos substituidos por los grupos acetilo. Los carbonos aromáticos sin substituir dan señal en 131.22 ppm. La señal correspondiente al solvente se registra alrededor de 39.0 ppm. Por último, la presencia de los grupos metilo de la molécula da origen a la señal a 26.96 ppm. Lo anterior se puede constatar con el DEPT 135 en el cual aparecen únicamente los carbonos primarios, secundarios y terciarios; los primeros y los últimos aparecen hacia arriba del eje, en tanto que los carbonos secundarios lo hacen hacia abajo.

2.2-3 Cloruro de 3-acetil-2-metil-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio (22).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₄).

La estructura de esta molécula es muy parecida a la de su precursor (al igual que su espectro), la diferencia es un doble enlace entre las posiciones 6 y 7 y cuya señal sería difícil de asignar y/o de diferenciar con certeza, ya que aparece en la misma región de las tensiones C=C aromáticos, comunes a ambas moléculas. Las diferencias más importantes son la presencia de la banda alrededor de 1400 cm⁻¹ y la que está centrada en 3050 cm⁻¹, así como la desaparición de la banda cerca de 1560 cm⁻¹ que se encuentra solamente en el espectro del producto.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₂₇-B₂₈).

Este espectro confirma la estructura de la molécula ya que muestra la desaparición de los tripletes debidos a los metilenos y la aparición de un nuevo par de dobletes a 9.11 y 8.86 ppm causados por los protones de las posiciones 6 y 7 respectivamente. El resto de las señales permanecen igual, salvo un ligero cambio en los desplazamientos químicos.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D6-DMSO, Espectros B₂₉-B₃₀).

Acoplamientos observados.

³J (Vecinales)

6-H (9.11) con 7-H (8.86)

8-H (8.46) con 9-H (7.5)

9-H (7.5) con 10-H (7.76)

10-H (7.76) con 11-H (7.89)

¹³C-RMN (100 Mz, D₆-DMSO, Espectros B₃₁-B₃₅).

Aquí se puede verificar también la deshidrogenación del sistema tetracíclico del compuesto 7 apoyándose principalmente en la técnica DEPT 135, en la cual, al igual que en el espectro de protones se puede observar la desaparición de las señales de los dos metilenos de 7, así como la aparición de dos nuevas señales debidas a los carbonos terciarios correspondientes a las posiciones 6 (127.55 ppm) y 7 (116.51 ppm).

2D (1H-13C)-RMN

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B_{36} - B_{37}).

2'-H (2.81) con 2'-C (21.43) ERAL DE BIBLIOTECAS

3'-H (2.81) con 3'-C (29.44)

1-H (8.96) con 1-C (122.42)

4-H (10.07) con 4-C (139.78)

6-H (9.11) con 6-C (127.55)

7-H (8.87) con 7-C (116.51)

8-H (8.47) con 8-C (122.24)

9-H (7.50) con 9-C (121.79)

```
10-H (7.77) con 10-C (129.88)
```

Acoplamientos observados a dos y tres enlaces (HMBC, Espectros

B₃₈-B₃₉).

²J 2'-H (2.80) con 2-C (130.61)

3'-H (2.80) con Carbonilo (197.07)

1-H (8.96) con 2-C (130.61)

1-H (8.96) con 12b-C (132.11)

4-H (10.06) con 3-C (146.09)

6-H (9.11) con 7-C (116.50)

7-H (8,86) con 6-C (127.54)

³J 2'-H (2.80) con 1-C (122.42)

2'-H (2.80) con 3-C (146.09)

3'-H (2.80) con 3-C (146.09)

4-H (10.06) con 6-C (127.54)

4-H (10.06) con 2-C (130.61)

DII4-H (10.06) con 12bC (132.11). DE BIBLIOTECAS

6-H (9.11) con 7a-C (123.85)

6-H (9.11) con 12b-C (132.11)

6-H (9.11) con 4-C (139.77)

7-H (8.86) con 12a-C (129.57)

8-H (8.46) con 10-C (129.88)

8-H (8.46) con 11a-C (141.64)

9-H (7.50) con 11-C (112.90)

9-H (7.50) con 7b-C (120.58)

10-H (7.76) con 8-C (122.23)

10-H (7.76) con 11a-C (141.64)

11-H (7.89) con 7b-C (120.58)

11-H (7.89) con 9-C (121.78)

2.2-4 No obtuvimos espectros de 5-Nitrotriptamina (11), solamente de la hidrazona formada a partir de la p-nitrofenilhidrazina y el p-aminobutiraldehído.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₄₀-B₄₂).

La señal a 10.95 ppm corresponde al protón del NH (posición 1') el cual se intercambia con agua deuterada. A 8.07 ppm se observa un doblete que integra para dos protones el cual se debe a los núcleos de las posiciones 3' y 5'; de igual manera, el doblete localizado a 6.99 ppm corresponde a los protones 2' y 6'. Cada uno de estos pares de núcleos dan una misma señal debido a la simetría de la molécula. La señal a 7.41 ppm (triplete) la causa el protón de la posición 4 el cual aparece a campo bajo debido a que está unido a un carbono sp². A 2.84 ppm aparece un triplete que integra para dos debido al núcleo de la posición 1. Las señales de los protones de las posiciones 2 y 3 (quinteto y cuarteto respectivamente) se observan a 1.82 y 2.35 ppm. La señal debida al NH₂ se encuentra

probablemente debajo de la señal del agua a 3.30 ppm ya que como se observa en el COSY (espectro B_{45}), hay una pequeña interacción entre esta última señal y la del protón de la posición 1.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₄₃-B₄₅). Acoplamientos observados.

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₄₆).

El espectro muestra ocho señales para igual número de carbonos magnéticamente diferentes en la molécula, cinco en la región de carbonos aromáticos y tres en la de carbonos sp³. El hecho de que aparezca un número de señales menor al número de carbonos en la molécula, se debe a la simetría del anillo aromático. A 150.95 ppm se observa la señal del carbono en la posición 4' seguida de la del carbono de la posición 4 a la 144.89 ppm. Hacia campo un poco más bajo, a 126.11 ppm, se encuentra la señal de los carbonos 3'-C y 5'-C. La señal correspondiente a 2'-C y 6'-C se localiza a 110.41 ppm. La última señal en la región de carbonos aromáticos a 101.52 ppm se debe al núcleo de la posición 1'. Las señales de los metilenos a campo alto son en el siguiente orden: 1-C, 38.27 ppm; 3-C, 28.64 ppm y 2-C 23.81 ppm.

2.2-5 Hidrocloruro de 5-metoxitriptamina (12).

Espectro de infrarrojo (KBr Espectro A₅).

El pico debido a la tensión del enlace N-H indólico se localiza a 3300 cm⁻¹. Los modos de tensión de los enlaces N-H del grupo *NH₃ dan lugar a la banda ancha cerca de 3000 cm⁻¹; mientras que las flexiones de estos mismos enlaces provocan la aparición de los picos a 1600 y 1450 cm⁻¹, los cuales probablemente se traslapan con los correspondientes a las tensiones de los enlaces C=C. A este último tipo de deformación se debe la señal intensa ubicada a 1500 cm⁻¹. La presencia del grupo metoxilo se confirma mediante el pico de intensidad media cerca de 1380 cm⁻¹ ocasionado por los modos de flexión de los enlaces C-H del CH₃ y por el pico agudo e intenso a 1100 cm⁻¹ debido a la tensión C-O.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₄₇-B₄₈).

La señal a 10.81 ppm corresponde al protón de la posición 1. El singulete ancho a 8.08 ppm se debe al grupo 'NH₃. Las señales de los protones aromáticos aparecen en el siguiente orden: 7-H (doblete) a 7.24, 2-H a 7.17, 4-H a 7.07 y 6-H (doblete de dobletes) a 6.72 ppm. El grupo metoxilo da un singulete intenso a 3.75 ppm, y la señal debida a los metilenos (posiciones 1' y 2') aparece como un multiplete centrado a 3.00 ppm.

AUTONOMA DE NUEVO LEO

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₄₉-B₅₀).

Acoplamientos observados.

³J 1-H (10.81) con 2-H (7.17) 6-H (6.72) con 7-H (7.24) ⁴J 6-H (6.72) con 4-H (7.07)

⁵J 4-H (7.06) con 5'-H (3.76)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₅₁-B₅₂).

Los carbonos cuaternarios 5, 3a y 7a, dan señal a 153.05, 131.34 y 127.08 ppm respectivamente. Las señales de los núcleos 2-C, 7-C y 6-C se ubican, en el orden citado, a 123.89, 112.08 y 111.17 ppm. Las últimas dos señales en la región de carbonos sp² corresponden a 3-C (109.16) y 4-C (100.00). La señal intensa a 55.36 ppm se debe al carbono del grupo metoxilo. Los metilenos de las posiciones 1' y 2' dan lugar a las señales ubicadas 39.22 y 23.01 ppm.

2D ('H-13C)-RMN) AUTÓNOMA DE NUEVO LEO

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B₅₃- ® B₅₄). RECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

1'-H (3.00) con 1'-C (39.22)

2'-H (3.00) con 2'-C (23.01)

5'-H (3.76) con 5'-C (55.36)

2-H (7.17) con 2-C (123.89)

4-H (7.06) con 4-C (100.00)

6-H (6.72) con 6-C (111.17)

7-H (7.24) con 7-C (112.08)

Acoplamientos observados a 2 y 3 enlaces (HMBC, Espectros B₅₅-B₅₆).

²J 1'-H (3.00) con 2'-C (23.01)

2'-H (3.00) con 1'-C (39.22)

2'-H (3.00) con 3-C (109.16)

1-H (10.81) con 7a-C (131.34)

2-H (7.17) con 3-C (109.16)

4-H (7.07) con 5-C (153.05)

³J No. 2'-H (3.00) con 2-C (123.89)

2'-H (3.00) con 3a-C (127.08)

1-H (10.81) con 3-C (109.16)

1-H (10.81) con 3a-C (127.08)

2-H (7.17) con 3a-C (127.08)

2-H (7.17) con 7a-C (131.34)

4-H (7.07) con 3-C (109.16)

4-H (7.07) con 6-C (111.17)

4-H (7.07) con 7a-C (131.34)

6-H (6.72) con 4-C (100.00)

DIREC 6-H (6.72) con 7a-C (131.34) BIBLIOTECAS

7-H (7.24) con 3a-C (127.08)

7-H (7.24) con 5-C (153.05)

2.2-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9-metoxi-6*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (21).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₆).

La banda de tensión del N-H aparece ligeramente más ensanchada y a una frecuencia mayor (3400) que en el espectro del hidrocloruro de metoxitriptamina. La primera evidencia de la obtención del sistema tetracíclico es la desaparición de la señal ancha a 3000 cm⁻¹, lo cual indica que el grupo [†]NH₃ ya no está presente. En su lugar quedan solamente los picos pequeños debidos a las tensiones C-H aromáticos. Los picos agudos a 1700 y 1380 cm⁻¹ debidos a la tensión C=O y a las flexiones C-H de los CH₃, también sugieren la obtención del producto deseado. Los picos agudos e intensos a 1650 y 1550 cm-1 se deben a los enlaces C=C del anillo piridínico.

DIRECCION GENERAL DE BIBLIOTECAS

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, espectros B₅₇-B₅₈).

La señal del protón indólico (posición 12) se observa a 12.51 ppm. En la región de aromáticos se confirma la desaparición del protón α al nitrógeno indólico (por la formación del anillo 'C'), así como la obtención del anillo piridínico por los dos nuevos singuletes debidos a 4-H (9.39) y 1-H (8.22). A diferencia del espectro del hidrocloruro, en el del sistema teracíclico, las señales debidas a los metilenos en las posiciones 6 (4.89) y

7 (3.37) aparecen perfectamente resueltas. La presencia de los grupos acetilo y metilo se puede constatar por las señales intensas a 2.70 y 2.67 ppm respectivamente. El resto de las señales experimentan solamente un desplazamiento hacia campo más bajo.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₅₉-B₆₀). Acoplamientos observados.

³ J (Vecinales)	6-H (4.89) con 7-H (3.37)
STONOM	10-H (7.04) con 11-H (7.45)
TALERE FLAMMAM	8-H (7.18) con 10-H (7.04)
Sy VERITATIS	8-H (7.18) con 11-H (7.45)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆₁-B₆₃).

Todas las señales corresponden al número y tipo de carbonos presentes en la molécula. Las tres señales que más fácilmente permiten comprobar la obtención del sistema tetracíclico son la del grupo carbonilo a 196.23 ppm y las de los grupos metilo 2' y 3' a 21.83 y 29.31 ppm. Las señales debidas a los carbonos terciarios del anillo 'D' se localizan a 122.54 (1-C) y 146.84 (4-C). La evidencia concluyente de la obtención del producto la dan las señales de los núcleos 12a-C, 12b-C, 2-C y 3-C a 124.92, 142.90, 130.37 y 156.76 ppm que son los carbonos cuaternarios (más el del carbonilo) que se forman junto con el sistema tetracíclico.

2D (1H-13C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B_{64} - B_{65}).

2'-H (2.70) con 2'-C (21.83)

3'-H (2.67) con 3'-C (29.31)

9'-H (3.80) con 9'-C (55.35)

1-H (8.22) con 1-C (122.54)

4-H (9.39) con 4-C (146.84)

6-H (4.89) con 6-C (55.00)

7-H (3.37) con 7-C (18.94)

8-H (7.18) con 8-C (100.53)

UNIVERSI

10-H (7.04) con 10-C (118.84)

11-H (7.45) con 11-C (113.74)

Acoplamientos observados a 2 y 3 enlaces (HMBC, espectros B₆₆-B₆₇).

²J 2'-H (2.70) con 2-C (130.37)

3'-H (2.67) con carbonilo (196.23)

1-H (8.22) con 12b-C (142.90)

DIREC(1-H (8.22) con 2-C (130.37) E BIBLIOTECAS

4-H (9.39) con 3-C (156.76)

6-H (4.89) con 7-C (18.94)

12-H (12.51) con 11a-C (135.50)

 ^{3}J 2'-H (2.70) con 1-C (122.54)

2'-H (2.70) con 3-C (156.76)

9'-H (3.80) con 9-C (154.39)

1-H (8.22) con 2'-C (21.83)

1-H (8.22) con 12a-C (124.90)

4-H (9.39) con 6-C (55.00)

4-H (9.39) con 12b-C (142.90)

4-H (9.39) con carbonilo (196.23)

4-H (9.39) con 2-C (130.37)

6-H (4.89) con 7a-C (118.91)

6-H (4.89) con 12b-C (142.90)

6-H (4.89) con 4-C (146.84)

8-H (7.18) con 10-C (118.84)

8-H (7.18) con 11a-C (135.50)

10-H (7.04) con 11a-C (135.50)

11-H (7.45) con 7b-C (124.84)

11-H (7.45) con 9-C (154.39)

12-H (12.51) con 7a-C (118.91)

12-H (12.51) con 7b-C (124.84)

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

2.2-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12*H*-indolo[2,3-a] quinolizinio (25).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A7).

Las diferencias de los espectros del compuesto dihidrogenado y del producto son muy pequeñas; la más notoria es la desaparición, en el espectro del producto, de la banda que aparece a 1550 cm⁻¹ en el espectro del compuesto dihidrogenado.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆₈-B₆₉).

El hecho de que no se observen los tripletes debidos a los metilenos de las posiciones 6 y 7 (del reactivo), y la aparición de dos nuevos dobletes en la región de aromáticos a 9.04 (6-H) y 8.81 (7-H) confirma la obtención de la molécula.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₇₀-B₇₁). Acoplamientos observados.

³J 6-H (9.04) con 7-H (8.81) 10-H (7.39) con 11-H (7.79)

10-H (8.89) con 2'-H (2.80) A DE NUEVO I 10-H (7.39) con 8-H (7.97) 5JDIREC 1-H (8.89) con 6-H (9.04) DE BIBLIOTECAS 8-H (7.97) con 11-H (7.79) 6J 1-H (8.89) con 7-H (8.81)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₇₂-B₇₄).

Al igual que en el espectro de protones, la desaparición de las señales a campo alto debidas a los metilenos y el aumento de dos señales en la región de carbonos aromáticos a 139.87 ppm (6-C) y 126.89 ppm (7-C),

permite constatar la deshidrogenación en las posiciones 6 y 7, observándose las 19 señales esperadas. La baja solubilidad del compuesto no permitió obtener los espectros DEPT, HMQC y HMBC.

2.2-8 No obtuvimos espectros de 5-isopropiltriptamina (13).

2.2-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina (14).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro As).

La banda ligeramente ensanchada alrededor de 3280 cm⁻¹ corresponde a la deformación por tensión del enlace N-H del indol. El pico ancho alrededor de 3000 cm⁻¹ es debido a la presencia del grupo NH₃⁺. El par de picos ubicados cerca de 1600 cm⁻¹ corresponden a la tensión de los enlaces C=C del anillo aromático (pico de frecuencia más alta) y el que se encuentra a la derecha de este último a los modos de flexión asimétrica del grupo NH₃⁺. La banda en 1500 cm⁻¹ al igual que la ubicada cerca de 1450 cm⁻¹ son causadas por los modos de tensión de los enlaces C=C aromáticos. El pico localizado entre estas dos últimas señales es originado por la flexión simétrica de los enlaces N-H de la sal de amonio cuaternario. Las bandas agudas de intensidad fuerte que se encuentran alrededor de 1200 y 1100 cm⁻¹ se deben a las deformaciones por tensión de los enlaces C-N del indol y de la sal de amonio cuaternario respectivamente. La señal de

intensidad media ubicada aproximadamente a 930 cm⁻¹ corresponde a las flexiones fuera del plano del enlace C-H del anillo aromático en la posición 4; en tanto que la que se encuentra en 800 cm⁻¹ la causan los enlaces de las posiciones 6 y 7. En este espectro ya no aparece el pico debido a la flexión fuera del plano para el caso de un benceno con cuatro hidrógenos adyacentes (aproximadamente 750 cm⁻¹) debido a la substitución por el átomo de flúor en la posición 5.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₇₅-B₇₇).

La primera señal ubicada hacia campo bajo en 11.13 ppm corresponde al nitrógeno indólico (posición 1). El singulete ancho a 8.05 ppm que integra para 3 protones corresponde a los hidrógenos del nitrógeno cuaternario. En la región de aromáticos las señales de los núcleos de las posiciones 4, 7 y 2 aparecen traslapadas en un multiplete centrado en 7.35 ppm; es posible reconocer un singulete ancho a 7.38 ppm que corresponde al protón 7-H, un doblete a 7.35 ppm con J=3.3 Hz que es posible asignarlo al protón 4-H y finalmente un singulete ancho a 7.33 ppm que corresponde al protón 2-H. El triplete localizado a 6.93 ppm se debe al protón de la posición 6, esta multiplicidad se debe al hecho de que el flúor se acopla en la misma forma que lo hacen los átomos de hidrógeno²⁸. La señal del agua presente en el solvente se observa a 3.36 ppm y la de restos de solvente no deuterado a 2.50 ppm. El multiplete centrado en 3.0 ppm corresponde a los protones de las posiciones 1' y 2'.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₇₈-B₇₉). Acoplamientos observados.

³J (Vecinales)

1-H (11.13) con 2-H (7.35)

6-H (6.93) con 7-H (7.38)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₈₀-B₈₂).

Las primeras dos señales centradas a 156.65 ppm corresponden al núcleo 5-C con una ¹J_{C-F} de 231.4 Hz, este valor se encuentra cerca del reportado para un benceno monosubstituido con flúor (245 Hz)²⁸. Esta partición de la señal se debe a que el flúor se acopla con el carbono en la misma forma que lo hace con el hidrógeno. La señal debida al carbono 7a-C tiene lugar a 132.86 ppm. El doblete pequeño (${}^{3}J_{CF}$ = 10.06 Hz) centrado en 127.0 ppm corresponde al carbono 3a-C. A 125.49 ppm se localiza el singulete debido a la presencia de 2-C. Los cuatro dobletes siguientes, continuando hacia campo alto, se deben a los carbonos terciarios del anillo de seis miembros y al de la posición 3; en 112.38 ppm se encuentra la señal correspondiente a 7-C, la señal del núcleo 3-C se localiza en 109.74 ppm. Las señales de 6-C y 4-C pueden observarse a R 109.15 y 102.82 ppm respectivamente. Este patrón de partición es el mismo que se observa para el núcleo 5-C, la única diferencia es el valor de la constante de acoplamiento. La señal intensa centrada alrededor de 39 ppm se debe al solvente. Debajo de esta señal se encuentra la del metileno de la posición 2'; esto se puede comprobar mediante la técnica DEPT 135, en la cual los carbonos secundarios aparecen hacia abajo del eje, como es el caso. La última señal del espectro es debida a 1'-C.

2D (1H-13C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B_{83} - B_{84}).

1'-H (3.00) con 1'-C (39.5)

2'-H (3.00) con 2'-C (22.91)

2-H (7.33) con 2-C (125.49)

4-H (7.35) con 4-C (112.38)

6-H (6.93) con 6-C (109.15)

7-H (7.38) con 7-C (102.82)

Acoplamientos observados a dos y tres enlaces (HMBC, Espectros B_{85} - B_{86}).

²J 1-H (11.13) con 7a-C (132.86)

2-H (7.33) con 3-C (109.74)

1'-H (3.00) con 2'-C (22.91)

2'-H (3.00) con 1'-C (39.4)

4-H (7.35) con 3a-C (127.00)

4-H (7.35) con 5-C (156.65)

DIG-H (6.93) con 7-C (102.82) L DE BIBLIOTECAS

6-H (6.93) con 5-C (156.65)

7-H (7.38) con 7a-C (132.86)

 ^{3}J 1-H (11.13) con 3-C (109.74)

1-H (11.13) con 3a-C (127.00)

1'-H (3.00) con 3-C (109.74)

2'-H (3.00) con 3a-C (127.00)

2-H (7.33) con 3a-C (127.00)

4-H (7.35) con 3-C (109.74)

4-H (7.35) con 7a-C (132.86)

6-H (6.93) con 7a-C (132.86)

7-H (7.38) con 3a-C (127.00)

7-H (7.38) con 5-C (156.65)

2.2-10a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-flúor-2-metil-6*H*-indolo [2,3-a]quinolizinio (17).



Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₉):

A 1700 cm-1 se encuentra la señal del grupo carbonilo. Se puede apreciar también la ausencia de los picos debidos a la tensión N-H cerca de 3000cm-1 y a las flexiones simétricas y asimétricas del grupo N+H₃ cerca de 1600 y 1500 cm-1, el cual desaparece para formar los anillos 'C' y 'D' del sistema tetracíclico. La presencia de los grupos metilo y/o acetilo puede confirmarse por la banda de intensidad media alrededor de 1360 cm-1. El resto de las señales aportan poca información acerca de la transformación.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₈₇-B₈₉).

En este espectro podemos observar los protones piridínicos (1-H y 4-H) a 9.44 y 8.30 ppm. Los singuletes intensos a 2.72 y 2.70 ppm corresponden a los protones del grupo metilo y del grupo acetilo. La ausencia de la señal debida al protón α al indol (posición 12a) junto con las señales anteriores confirman la obtención del sistema tetracíclico.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₉₀-B₉₁).

Acoplamientos observados

³J (Vecinales) 10-H (7.26) con 8-H (7.58)

10-H (7.26) con 11-H (7.58)

6-H (4.93) con 7-H (3.36)

Larga distancia 10-H (7.26) con 7-H (3.36)

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO Espectros B₉₂-B₉₅).

La técnica DEPT 135 muestra claramente las señales de los carbonos primarios en las posiciones 2' y 3' a 21.79 y 29.37 ppm respectivamente.

Aparecen también dos nuevas señales de carbonos terciarios a 146.91 y Referencia de la señal del carbono alfa del indol ya no aparece como un carbono terciario sino como uno cuaternario debido a la formación del anillo 'C'.

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₉₆-B₉₇):

Este espectro presenta diferencias con respecto al obtenido en D₆-DMSO, sin embargo se pueden ver perfectamente las señales del compuesto 17.

La primera de estas diferencias es la desaparición de la señal del protón de la posición 12 debido al intercambio con deuterio del metanol deuterado. La diferencia más marcada es el desplazamiento de todas las demás señales hacia campos más altos; los protones de las posiciones 1 y 4 dan señal a 6.43 y 7.69 ppm respectivamente, mientras que en D₆-DMSO lo hacen a 8.30 y 9.44 ppm. Las señales correspondientes a los protones del anillo 'A' aparecen completamente resueltas, a diferencia del espectro en D₆-DMSO en donde las señales de los núcleos de las posiciones 8 y 11 se traslapan para dar un multiplete a 7.58 ppm. Otra diferencia importante en esta región es que la señal del protón 10-H aparece como un doblete de dobletes en lugar de un triplete como el espectro en D₆-DMSO; lo cual se debe a que este protón tiene constantes de acoplamiento diferentes con el flúor y el protón 11-H. Los metilenos de las posiciones 6 y 7 dan tripletes a 3.36 y 1.87 ppm. Las señales de los metilos de las posiciones 2' y 3' aparecen a 1.24 y 1.12 ppm, las cuales están más separadas que en el espectro de D₆-DMSO.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, CD₃OD, Espectros B₉₈-B₉₉):

³J (Vecinales) ON G 6-H (3.36) con 7-H (1.87) IOTECAS

10-H (5.94) con 11-H (5.84)

AUTONOMA DE NI

⁴J 8-H (5.62) con 10-H (5.94)

Larga distancia 1-H (6.43) con 10-H (5.94)

2.2-10b Cloruro de 18-acetil-10-fluor-19-metil-3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro-yohimbano (18).

No pudimos obtener una muestra lo suficientemente pura de este compuesto para caracterización debido a que se descomponía al recristalizarlo (ver parte experimental, punto 3.3-10b). Sin embargo; los espectros obtenidos de esta muestra permiten confirmar que se trata de un análogo del compuesto 20 (punto 2.2-13b).

Espectro de Infrarrojo (KBr, Espectro A₁₀):

Se observa la señal debida a la tensión del enlace N-H alrededor de 3400 cm⁻¹ así como las debidas al grupo C=O y metilo a 1700 y 1380 cm⁻¹ respectivamente. Una diferencia con respecto al espectro del compuesto 17, es que en el espectro del compuesto 18 disminuye considerablemente la intensidad de las bandas localizadas cerca de 1550 y 1500 cm⁻¹. Esta misma situación se observa al comparar el espectro del cloruro de indoloquinolizinio con el de su respectivo compuesto deshidrogenado. También podemos observar la presencia de un par de picos alrededor de 850 cm⁻¹, característicos de la flexión fuera del plano de los enlaces C-H de

un anillo bencénico con dos átomos de hidrógeno adyacentes, como es el caso del primer y quinto anillo.

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₀₀-B₁₀₂):

Este espectro presenta un patrón similar al del compuesto 17 en CD₃OD, solo que con las señales hacia campo más bajo.

La diferencia más notable es el par de dobletes a 8.73 y 8.04 ppm (17-H y 16-H respectivamente), los cuales provienen de un sistema aislado ya que se acoplan únicamente entre si. También se observan un par de singuletes debidos probablemente a los protones del cuarto anillo, 14-H (8.65 ppm) y 21-H (7.04 ppm). Nuevamente se pueden ver las señales del anillo "A" (9-H, 11-H y 12-H) solo que ahora si se observa el acoplamiento de 9-H y 12-H con el flúor (2.2 y 2.0 Hz respectivamente). Las señales de los metilenos (4.96 y 3.43 ppm) y los metilos (2.87 y 2.33 ppm) aparecen perfectamente resueltas y a campo más bajo que las señales correspondientes del compuesto 17.

2D ¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₀₃-B₁₀₄): IECAS Acoplamientos observados

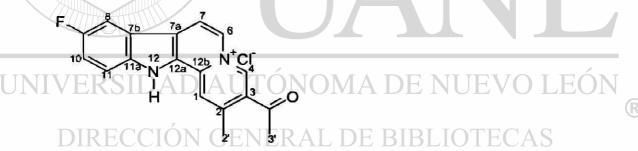
³ J (Vecinales)	16-H (8.04 con 17-H (8.73)			
	5-H (4.96) con 6-H (3.43)			
	11-H (7.33) con 12-H (6.89)			
⁴ <i>J</i>	9-H (7.02) con 11-H (7.33)			
^{5}J	9-H (7.02) con 12-H (6.89)			

¹³C-RMN (100 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₀₅-B₁₀₈):

Este espectro también presenta un patrón parecido al del compuesto 17 pero con las señales a campo más bajo.

La presencia de dos nuevas señales de carbono terciario en la región de aromáticos y la permanencia de las señales principales del compuesto 17 (el carbonilo a 191.73 ppm; los dobletes correspondientes a 9-C, 10-C, 11-C y 12-C con sus correspondientes constantes de acoplamiento y las de los metilos y metilenos debajo de 50 ppm) nos hacen suponer que obtuvimos el compuesto con la estructura propuesta.

2.2-11 Cloruro de 3-acetil-9-flúor-2-metil-12*H*-indolo [2,3-a] quinolizinio (23).



Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₁₁):

Salvo por la señal alrededor de 3400 cm⁻¹ debida a la tensión del enlace N-H que aparece aquí como un pico ligeramente ensanchado en lugar de los dos que aparecen en el espectro del reactivo, el resto del espectro es muy parecido al de este último. El pico del carbonilo en 1700 cm⁻¹ Las tensiones C=C en 1650, 1600, 1500 y 1400 cm⁻¹. La banda debida a la flexión de los enlaces C-H de los metilos, etc. No se distingue una

señal en la región de los dobles enlaces que permita constatar la transformación.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₀₉-B₁₁₁).

El espectro obtenido es el de una mezcla de dos compuestos; sin embargo, se pueden observar las señales de un compuesto principal que corresponden al producto esperado.

Al igual que en el análogo no substituido, la evidencia principal de la obtención del compuesto deshidrogenado es la desaparición de los tripletes en las posiciones 6 y 7 (los cuales se observan en el espectro del reactivo), así como la presencia de dos nuevos dobletes en la región de aromáticos a 9.09 y 8.82 ppm que corresponden a estas mismas dos posiciones en el producto. Otro cambio notorio es la resolución de las señales debidas a los núcleos 8-H (8.34 ppm) y 11-H (7.93 ppm), las cuales se traslapan en el espectro de la dihidroindoloquinolizina. Además, estas dos señales, junto con la del protón en la posición 10, aparecen como dobletes de dobletes y triplete de dobletes respectivamente.

DIRECCION GENERAL DE BIBLIOTECAS

2D ¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₁₂-B₁₁₃).

Acoplamientos observados.

 ^{3}J (Vecinales) 6-H (9.09) con 7-H (8.82)

10-H (7.65) con 11-H (7.93)

⁴J 10-H (7.65) con 8-H (8.34)

¹³C-RMN

No fue posible obtener espectros de carbono debido a la baja solubilidad del compuesto en los únicos solventes disponibles (D₆-DMSO y CD₃OD).

2.2-12 Hidrocloruro de 5-bromotriptamina (15).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A12).

La tensión del enlace N-H indólico da lugar a la banda a 3273 cm⁻¹. La banda ancha alrededor de 2972 cm⁻¹ se debe a las tensiones de los enlaces N-H del NH₃⁺. Los picos debidos a las tensiones de los enlaces C=C están a 1605, 1512 y 1461 cm⁻¹; los correspondientes a las flexiones de los enlaces N-H del N⁺H₃ se encuentran a la derecha del pico de 1605 y a 1461 cm⁻¹. A 1098 cm⁻¹ se encuentra la banda de la tensión del enlace C-N de la posición 1⁺. El patrón de substitución del anillo bencénico se puede comprobar por las señales a 885 y 800 cm⁻¹, las cuales son características de las flexiones fuera del plano de los enlaces C-H aromáticos cuando hay 1 (posición 4) y 2 (posiciones 6 y 7) hidrógenos adyacentes. La banda a 631 cm⁻¹ se debe al enlace C-Br.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₁₄-B₁₁₅).

La señal del protón indólico se ubica a 11,24 ppm. El singulete ancho localizado a 8.05 ppm corresponde a los protones enlazados al nitrógeno cuaternario. El núcleo de la posición 4 da lugar a la señal que se encuentra a 7.78 ppm, mientras que los dobletes que están a 7.34 y 7.19 ppm se deben a 7-H y 6-H respectivamente. El singulete a 7.31 ppm se debe al protón de la posición 2; esta última asignación se confirma por el acoplamiento (COSY) de dicha señal con la correspondiente a 1-H. Las señales de los metilenos (1' y 2') aparecen traslapadas a 3.01 ppm. La señal del agua contenida en el solvente y la de restos de solvente no deuterado se encuentran a 3.33 y 2.50 ppm.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₁₁₆-B₁₁₇). Acoplamientos observados.

³J (Vecinales) 1-H (11.24) con 2-H (7.31) 6-H (7.19) con 7-H (7.34)

⁴J Con 6-H (7.19)

 ^{5}J 4-H (7.78) con 7-H (7.34)

DIRECCIO 4-H (7.78) con 2'-H (3.01) IBLIOTECAS

Larga distancia $4-H (7.78) con ^+NH_3 (8.05)$

¹³C-RMN (100 MHz, D_6 -DMSO, Espectros B_{118} - B_{120}).

La señal hacia campo más bajo (134.92 ppm) corresponde al núcleo 5-C; en seguida, a 128.68 ppm se encuentra la señal del carbono de la posición 3a. Las señales de los carbonos terciarios aparecen en forma

consecutiva en el siguiente orden: 2-C a 125.18, 6-C a 123.54, 4-C a 120.43 y 7-C a 113.51 ppm. Las siguientes dos señales a 111.12 y 109.34 ppm se deben a 7a-C y 3-C respectivamente. Los metilenos 1' y 2' dan señal a 39.48 y 22.76 ppm.

2D (1H-13C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B_{121} - B_{122}).

1'-H (3.01) con 1'-C (39.48)

2'-C (3.01) con 2'-C (22.76)

2-H (7.31) con 2-C (125.18)

4-H (7.78) con 4-C (120.43)

6-H (7.19) con 6-C (123.54)

7-H (7.34) con 7-C (113.51)

Acoplamientos observados a dos y tres enlaces (HMBC, Espectros

AUTONOMA DE NUEVO LEON

B₁₂₃-B₁₂₄).

 ^{2}J 1'-H (3.01) con 2'-C (22.76)

DIR2*-H (3.01) con 1*-C (39.48) L DE BIBLIOTECAS

4-H (7.78) con 5-C (134.92)

2-H (7.31) con 3-C (109.35)

6-H (7.19) con 5-C (134.92)

7-H (7.34) con 7a-C (111.12)

³J 1-H (11.24) con 3-C (109.35)

1-H (11.24) con 3a-C (128.68)

2-H (7.31) con 3a-C (128.68)

2-H (7.31) con 7a-C (111.12)

1'-H (3.01) con 3-C (109.35)

2'-H (3.01) con 3a-C (128.68)

4-H (7.78) con 6-C (123.54)

4-H (7.78) con 3-C (109.35)

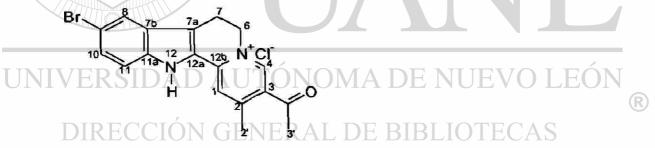
4-H (7.78) con 7a-C (111.12)

6-H (7.19) con 4-C (120.43)

7-H (7.34) con 3a-C (128.68)

7-H (7.34) con 5-C (134.92)

2.2-13a Cloruro de 3-acetil-9-bromo-7,12-dihidro-2-metil-6*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (19).



Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₁₃).

La banda debida a la tensión del enlace N-H indólico está desplazada a frecuencia más alta (3450 cm⁻¹) respecto a la del hidrocloruro de triptamina bromado (3272 cm⁻¹). No se observa la banda ancha centrada a 3000 cm⁻¹ ni las cercanas a 1600 y 1460 cm⁻¹ debidas a la tensión de los enlaces N-H del grupo ⁺NH₃ lo que sugiere la formación de los anillos 'C' y 'D'. El pico agudo en 1700 cm⁻¹ confirma la presencia del grupo acetilo

(tensión C=O) en el anillo 'D', así como el ubicado alrededor de 1380 cm⁻¹ debido a las flexiones de los enlaces C-H de los CH₃.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₂₅-B₁₂₇).

La baja solubilidad de este compuesto en los dos únicos solventes disponibles (D₆-DMSO y CD₃OD) dio lugar a que se obtuviera solamente el espectro de protones con una intensidad de las señales muy pequeña. No obstante, las señales que indican la obtención del compuesto se aprecian claramente. Tales son las de los protones piridínicos 1-H y 4-H a 8.19 y 9.42 ppm. Desaparece la señal debida al protón α al nitrógeno indólico; lo cual, junto con las señales anteriores, indica la formación de los anillos 'C' y 'D'. Otra diferencia es la resolución de las señales debidas a los metilenos presentes en la molécula, las cuales se traslapan en el espectro del reactivo. En este caso observamos 2 tripletes a 4.91 y 3.40 ppm. Los protones aromáticos del anillo 'A' aparecen como un singulete a 8.03 ppm (8-H) y dos dobletes a 7.55 (11-H) y 7.50 ppm (10-H). La presencia de los metilos en las posiciones 2' y 3' se confirma por los singuletes ubicados a 2.69 y 2.73 ppm.

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₂₈-B₁₃₀).

El espectro de este compuesto en metanol deuterado es muy similar al obtenido en D₆-DMSO, solo que las señales de protones aromáticos están ligeramente corridas hacia campos altos y la de protones alifáticos hacia campos bajos.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO Espectros B₁₃₁-B₁₃₂). Acoplamientos observados.

 ^{3}J (Vecinales) 10-H (7.50) con 11-H (7.55)

6-H (4.91) con 7-H (3.40)

Larga distancia 1-H (8.20) con 8-H (8.03)

2.2-13b Cloruro de 18-acetil-10-bromo-19-metil-3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro-yohimbano (20).

Durante la síntesis del compuesto 19 se aisló un segundo producto (ver parte experimental) cuyas propiedades y datos espectrales difieren, en poca medida, de las del primero. Aparentemente dicha substancia resulta de la adición de una segunda molécula de acetilacetaldehído y la posterior formación de un quinto anillo. La estructura que se propone es la siguiente:

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₁₄).

Tomando como referencia el espectro del compuesto 16, siguen observándose las señales principales. El pico de la tensión del NH aparece a 3400 cm⁻¹. La banda intensa debida a la tensión del enlace C=O se localiza a 1700 cm⁻¹. Las señales a 1650 y 1550 cm⁻¹ de los enlaces C=C

también aparecen aunque con una marcada disminución en la intensidad, al igual que la señal de los CH₃.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃₃-B₁₃₅).

Aparecen todas las señales características del sistema tetracíclico, aunque con un ligero desplazamiento hacia campo bajo en la región de aromáticos. En esta misma región aparecen un par de dobletes (8.82 y 8.15 ppm) que integran cada uno para un protón, tienen una constante de acoplamiento de 8 Hz. y que se acoplan solamente entre sí (COSY), lo cual indica que es un sistema aislado.

En un principio consideramos que la adición de una segunda molécula de acetilacetaldehído (2) había sido en el nitrógeno indólico; sin embargo, debido a la presencia de la señal a 11.31 ppm (que desaparece después del intercambio con D₂O) y a que hay solamente dos señales de grupos metilo, se descartó la posibilidad.

Se hicieron experimentos NOE irradiando las señales ® correspondientes a los núcleos de las posiciones 1, 16, 17, 18' y 19'. La irradiación de la primera incrementa las señales de 12-H y 14-H; la señal de 17-H registra un noe al irradiar la de 16-H y viceversa, pero no afecta la señal de 14-H. Las otras dos señales en que se observa un aumento en la intensidad son 17-H y 21-H por la irradiación de 18'-H y 19'-H respectivamente. Estos datos soportan, aunque sea en parte, la estructura propuesta.

2D ¹H-RMN (400 MHz, COSY, D₆-DMSO, Espectros B₁₃₆-B₁₃₇).

Se observan los acoplamientos esperados entre los metilenos de las posiciones 5 y 6 así como entre los pares de protones vecinales 11-H, 12-H y 16-H, 17-H.

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃₈-B₁₄₀).

El espectro consta de dieciocho señales en total, en lugar de las veintidós que son de esperarse para la estructura propuesta. La técnica DEPT 135 muestra las señales de dos metilos (a 20.98 ppm aparece una tercera señal de grupo metilo debida a la acetona que está como impureza) y dos metilenos; además hay siete señales de carbonos terciarios en la región de aromáticos que corresponden al mismo número y tipo de carbonos presentes en la molécula. Lo anterior indica que las señales faltantes serían de carbonos cuaternarios. Una justificante sería el largo tiempo de relajación de este tipo de núcleos lo cual causa que no se observe la señal en el espectro. Otra razón por la cual no se observan estas cuatro señales puede ser el traslape. La gran mayoría de los carbonos de esta molécula (18) dan señal en la región de 100-160 ppm lo cual puede provocar el traslape de una o más señales.

2D (¹H-¹³C)-RMN.

Acoplamientos observados a un solo enlace (HMQC, Espectros B_{141} - B_{143}):

14-H (9.18) con 14-C (146.12)

17-H (8.82) con 17-C (143.19)

16-H (8.15) con 16-C (129.79)

9-H (7.22) con 9-C (126.05)

11-H (7.19) con 11-C (123.74)

14-H (7.64) con 14-C (120.26)

12-H (7.34) con 12-C (113.54)

5-H (4.90) con 5-C (58.26)

6-H (3.26*) con 6-C (24.85)

19'-H (2.85) con 19'-C (19.75)

18'-H (2.85) con 18'-C (19.75)

*En D₂O

Nota: Se obtuvo un compuesto análogo al anterior (mismas señales ¹H-RMN. Ver punto 2,2-10b) durante la síntesis de 14; sin embargo los datos espectrales son menos abundantes, por lo que discutimos solamente los del derivado bromado.

2.2-14 Cloruro

de

3-acetil-9-bromo-2-metil-12H-indolo-

[2,3-a]quinolizinio (24).

Espectro de infrarrojo (KBr, Espectro A₁₅).

La diferencia más notable es la desaparición de la señal que aparece en el espectro del reactivo (17) a 1550 cm⁻¹.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₄₄-B₁₄₅).

Al igual que en los análogos anteriores, la desaparición de las señales debidas a los metilenos (tripletes) y la aparición de un par de dobletes en la región de aromáticos (9.04 y 8.79 ppm) debidos a la nueva insaturación, permite confirmar la obtención del producto.



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

CAPÍTULO 3 PARTE EXPERIMENTAL UNADA L OTROPOSITION OF THE STATE OF

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN
©
DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

3.1 DESCRIPCIÓN DE LOS REACTIVOS.

	Fórmula	Nombre	Marca	Pureza (%)
	$C_6H_8N_2$	Fenilhidrazina.	Sigma	97
	$C_8H_{19}NO_2$	Dietilacetal del	Aldrich	90
		4-aminobutiraldehído.		
	$Na_2S \cdot 9H_2O$	Sulfuro de sodio	PQM	100
		nonahidratado.		
	$ZnCl_2$	Cloruro de cinc	Desarrollo de	e 99
	TONOMA		especialidade	es
	TALERE FLAMMAM		químicas.	
	C ₆ H ₇ N ₃ O ₂	4-nitrofenilhidrazina.	Espectrum	97
ER.S	C ₇ H ₁₁ ClN ₂ O	Hidrocloruro de	Aldrich	98
		4-metoxifenilhidrazina.	A	
	C ₉ H ₁₅ ClN ₂	Hidrocloruro de	Aldrich	98
		4-isopropilfenilhidrazina	i.	
	C ₆ H ₈ ClFN ₂	Hidrocloruro de	Aldrich	97
UNI	VERSIDAI	4-fluorfenilhidrazina.	DE NUI	EVO LEÓN
	C ₆ H ₈ BrClN ₂	Hidrocloruro de	Aldrich	99 R
	DIRECCION	4-bromofenilhidrazina.	BIBLIOT	ECAS
	$C_6H_{12}O_3$	Dimetilacetal del	Aldrich	90
		acetilacetaldehído.		
	$C_{11}H_{15}ClN_2O$	Hidrocloruro de	Aldrich	97
		5-metoxitriptamina.		
	$C_6Cl_4O_2$	o-Cloranilo	GMBH & Co	o. 97
	SiO ₂	Gel de sílice	Merck	

Solventes: Todos son grado analítico de la marca PQM.

3.2 MATERIAL Y EQUIPO.

Placas para cromatografía en capa fina marca Riedel-deHaën gel de sílice 60 F254.

Espectrofotómetro de infrarrojo magna IR 550 de la marca Nicolet. Las unidades de los espectros de infrarrojo están dadas en cm⁻¹.

Espectrómetro de resonancia magnética nuclear de 400 MHz amx serie avance dpx 400 con sonda multinuclear de la marca Bruker. Las unidades de los espectros de RMN (desplazamientos químicos, δ) están dadas en partes por millón (ppm). El formato en que se presenta la descripción de los espectros de RMN es: desplazamiento químico (integración de la señal, multiplicidad, constante de acoplamiento, posición del núcleo que da la señal). En dichas descripciones se utilizan las siguientes abreviaturas: s: singulete, d: doblete, t: triplete, J: constante de acoplamiento (Hz), sa: singulete ancho.

3.3 PROCEDIMIENTOS.

3.3-1 Hidrocloruro de triptamina (10)13.

Se pesaron en un matraz redondo de 50 mL 0.8 g (7.4 mmol) de fenilhidrazina, 1.2 g (7.4 mmol) del dietilacetal del y-aminobutiraldehido, y 1.01 g (7.4 mmol) de ZnCl₂ previamente fundido y pulverizado después de enfriarse. La mezcla se agitó magnéticamente y se calenó en un baño de glicerina a 170-180 °C por tres horas. La mezcla se disolvió en 15 mL de HOAc al 15 % y la solución se extrajo con éter etílico. La capa etérea se desecho y la solución acuasa se mezcló con 2 g de Na₂S·9H₂O disueltos en la mínima cantidad de agua. El ZnS precipitado se filtró y se extrajo en un soxhlet con 30 mL de metanol por dos horas. La solución de metanol se evaporó a sequedad en el rotavapor y el residuo se agregó a la solución de HOAc. La solución se concentró en el rotavapor hasta 3 mL aproximadamente y se dejó enfriar para filtrar posteriormente. El sólido obtenido se secó a vacío y se lavó con etanol anhidro, filtrando posteriormente. El filtrado se evaporó a sequedad en el rotavapor con lo que se obtuvieron 7.2 g (50 %) de un sólido amarillo claro. $R_f = 0.28$ (Metanol: cloroformo 1:3)

La recristalización de este compuesto se llevó a cabo disolviéndolo en CH₃OH a temperatura ambiente y dejando evaporar la solución a la misma temperatura (30 °C aproximadamente). La solución se dejó evaporar hasta una quinta parte y se obtuvieron unos cristales grandes de color cafe claro, los cuales se filtraron y lavaron con metanol helado.

IR (KBr, Espectro A₁):

3292 (N-H indólico); 3010 (N-H del R-NH₃⁺); 1237 (C-N del indol); 1102 (C-N del C-NH₃⁺); 748 (C-H del anillo bencénico o-disubstituido).

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₁-B₃):

11.10 (1H, s, \uparrow D₂O, 1-H); 8.32 (3H, sa, \uparrow D₂O, - \uparrow NH₃); 7.58 (1H, d, J= 7.81 Hz, 4-H); 7.39 (1H, d, J= 8.50 Hz, 7-H); 7.25 (1H, d, J= 2.0 Hz, 2-H); 7.09 (1H, t, J= 7.51 Hz, 6-H); 7.00 (1H, t, J= 7.16 Hz, 5-H); 3.07 (4H, s, 1'-H y 2'-H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆-B₈):

136.22 (Cq, 7a-C); 126.75 (Cq, 3a-C); 123.21 (CH, 2-C); 121.03 (CH, 6-C); 118.35 (CH, 5-C); 118.05 (CH, 4-C); 111.48 (CH, 7-C); 109.48 (CH, 3-C); 39.23 (CH₂, 1'-C); 22.95 (CH₂, 2'-C).

3.3-2a Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (7)³.

Direction matraz redondo de 25 mL se pesaron 1.995 g (10 mmoles) de hidrocloruro de triptamina y se agregaron 15 mL de ácido acético glacial. La mezcla se calentó a reflujo bajo agitación constante y, una vez que se disolvió el sólido, se añadieron 4 g (30 mmoles) de dimetilacetal del acetilacetaldehído. La mezcla se dejó refluyendo por cuatro horas y posteriormente se dejó enfriar y reposar hasta que ya no precipitó más sólido (generalmente toda la noche). El producto obtenido se filtró a vacío y se lavó con 5 mL de éter etílico, posteriormente se colocó en un

desecador a vacío con NaOH. El sólido seco dió un peso de 1.21 g (38.8 %) y se recristalizó en agua con lo que se obtuvieron agujas de color amarillo. $R_f = 0.6$ (Acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A2):

3445 (N-H indólico); 1696 (C=O); 1637, 1553 (C=C piridínico); 1383 (C-H del CH₃); 755 (C-H del anillo bencénico o-disubstituido).

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃-B₁₄):

12.61 (1H, s,12-H, \uparrow D₂O); 9.43 (1H, s, 4-H); 8.27 (1H, s, 1-H); 7.76 (1H, d, J= 8.05 Hz, 8-H); 7.57 (1H, d, J= 8.3 Hz, 11-H); 7.41 (1H, t, J= 7.5 Hz, 10-H); 7.19 (1H, t, J= 7.4 Hz, 9-H); 4.93 (2H, t, J= 7.2 Hz, 6-H); 3.43 (2H, t, J= 7.2 Hz, 7-H); 2.73 (3H, s, 2'-H); 2.70 (3H, s, 3'-H).

La señal de los protones en la posición 7 se observa solo después del intercambio con deuterio.

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₇-B₁₉):

196.26 (Cq, C=O); 157.03 (Cq, 3-C); 146.92 (CH, 4-C); 142.88 (Cq, R 12b-C); 139.90 (Cq, 11a-C); 130.64 (Cq, 2-C); 126.97 (CH, 10-C); 124.60 (Cq, 12a-C); 124.55 (Cq, 7b-C); 122.74 (CH, 1-C); 120.92 (CH, 9-C); 120.85 (CH, 8-C); 119.56 (Cq, 7a-C); 112.73 (CH, 11-C); 54.98 (CH₂, 6-C); 29.33 (CH₃, 3'-C); 21.82 (CH₃, 2'-C); 18.86 (CH₂, 7-C).

3.3-2b Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (7)³ utilizando metanol como solvente.

Se realizaron tres experimentos para sintetizar la dihidroindoloquinolizina en metanol, en escalas de 0.2, 0.2 y 0.5 g de hidrocloruro de triptamina.

Experimento A: 200 mg (1.02 mmol) de hidrocloruro de triptamina y 400 mg (3.06 mmol) del dimetilacetal del acetilacetaldehído se disuelvieron en 2 mL de metanol anhidro a reflujo y se calentaron durante 8 horas. Después se enfrió la mezcla de reacción (48 hrs) con lo que precipitaron 9.5 mg (13 %) de cloruro de dihidro-indoloquinolizinio 7 (TLC).

Experimento B: Similar al experimento A, pero se añadieron 0.2 mL de ácido clorhídrico concentrado (37.2 %) antes de iniciar la reacción. A las tres horas de reacción se observó la presencia del cloruro 7; sin embargo después de 8 horas de calentamiento a reflujo, la mezcla se tornó completamente oscura y la TLC reveló la formación de una mezcla compleja, desapareciendo el cloruro de dihidroindoloquinolizinio 8 inicialmente formado.

Experimento C: 500 mg (2.55 mmol) de hidrocloruro de triptamina y 1 g (7.65 mmol) del dimetilacetal del dimetilacetaldehído se disuelvieron en 4 mL de metanol anhidro. Después de calentar 6 horas a reflujo se añadió 1 g más del dimetilacetal, calentándose a reflujo durante 4 horas más. Después de enfriar la mezcla de reacción (48 hrs) precipitaron 105 mg de un sólido amarillo y se recuperaron 123 mg más del mismo al agregar 20 mL de éter

etílico a las aguas madres de reacción. El total de cloruro de dihidroindoloquinolizinio (TLC) obtenido de esta manera resultó en un 45 % de rendimiento.

3.3-2c Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-6H-indolo-[2,3-a]quinolizinio (7)³ a partir de triptamina.

Para esta síntesis se siguió el método descrito en el punto 3.3-2a pero partiendo de triptamina en lugar de su hidrocloruro; sin embargo, el producto principal fue el triacetilbenceno 16, el cual precipitó al enfriarse el medio de reacción

R=0.98 (Acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1)

IR (KBr, Espectro A3):

3060 (C-H aromático); 1692 (C=O); 1558 (C=C aromático); 1363 (-CH₃);1227 (C-O).

¹H-RMN (400 MHz, D6-DMSO, Espectro B₂₄):

8.63 (1H, s, C-H aromático); 2.72 (3H, s, -COCH₃).

Debido a la simetría de la molécula del triacetilbenceno, estas señales corresponden a la de los tres protones aromáticos y a la de los tres grupos metilo.

¹³C-RMN (100 MHz, D6-DMSO, Espectro B₂₆):

197.03 (Cq, C=O); 137.49 (Cq, 1-C, 3-C y 5-C); 131.22 (CH, 2-C, 4-C y 6-C); 26.96 (CH₃,-CH₃). De nuevo la simetría de la molécula deja observar solo una señal para cada uno de los grupos de átomos de carbono similares.

Se observó por TLC que el compuesto 7 está presente en el medio de reacción pero en cantidad tal que no pudimos aislarlo.

Se realizó un experimento adicional bajo las condiciones mencionadas anteriormente pero agregando un equivalente de ácido clorhídrico concentrado a la mezcla de reacción; sin embargo el resultado fue una mezcla de muchos compuestos, con la dihidro-indoloquinolizina como uno de los componentes minoritarios.

3.3-3 Cloruro de 3-acetil-2-metil-12H-indolo[2,3-a]quinolizinio (22).

Se disolvió, con agitación magnética, 1 g (3.2 mmol) del compuesto 7 en una mezcla de ácido acético: agua en la relación 6.6:0.4, a temperatura de ebullición. Una vez disuelto el reactivo, se agregaron cuidadosamente 2.36 g (9.6 mmol) de o-cloranilo y se mantuvo refluyendo la mezcla por 10 minutos; la mezcla se dejó enfriar y reposar por toda una noche. El sólido obtenido se filtró y lavó con 20 mL de éter etílico; después se extrajo en un equipo soxhlet con acetato de etilo hasta que dejó de observarse una coloración amarilla en el solvente. El sólido se secó y pesó (75 %). El sólido se puede recristalizar de metanol o de HOAc.

R_f= 0.16 (Acetato de etilo: Ácido fórmico: Metanol 8:1:1)

IR (KBr, Espectro A₄):

3400 (N-H indólico); 1700 (C=O); 1650, 1400 (C=C piridínicos); 1380 (C-H de CH₃); 750 (C-H anillo bencénico *o*-disubstituido).

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₂₇-B₂₈):

13.80 (1H, s, \oint D₂O, 12-H); 10.07 (1H, s, 4-H); 9.11 (1H, d, J= 6.9 Hz, 6-H); 8.96 (1H, s, 1-H); 8.87 (1H, d, J= 6.9 Hz, 7-H); 8.46 (1H, d, J= 8.03 Hz, 8-H); 7.89 (1H, d, J= 8.34 Hz, 11-H); 7.77 (1H, t, J= 7.65 Hz, 10-H); 7.50 (1H, t, J= 7.51 Hz, 9-H); 2.81 (6H, s, 2'-H y 3'-H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₃₁-B₃₅):

197.08 (Cq, C=O); 146.10 (Cq, 3-C); 141.65 (Cq, 11a-C); 139.78 (CH, 4-C); 132..11 (Cq, 12b-C); 130.62 (Cq, 2-C); 129.88 (CH, 10-C); 129.58 (Cq, 12a-C); 127.55 (CH, 6-C); 123.86 (Cq, 7a-C); 122.42 (CH, 1-H); 122.24 (CH, 8-H); 121.79 (CH, 9-H); 120.58 (Cq, 7b-C); 116.51 (CH, 7-C); 112.91 (CH, 11-C); 29.44 (CH₃, 2'-C); 21.43 (CH₃, 3'-C).

3.3-4 Hidrocloruro de 5-nitrotriptamina (11). LIOTECAS

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

Los intentos para sintetizar este compuesto se basaron en el procedimiento descrito en el punto 3.3-1. (PNFH = p-nitro fenilhidrazina, DEA = dietilacetal del aminobutiraldehido).

En la siguiente tabla se resumen las condiciones empleadas:

Rel. Molar	Rel, Molar	Solvente	Temp.	Tiempo de	N ₂	Resultado
ZnCl ₂ :PNFH	DEA:PNFH		(°C)	reacción		
				(miputos)	3	
1.5:1	1:1	No	120	180	No	No hay reacción*.
3:1	1:1	No	135	180	No	No hay reacción*.
3:1 TONOM	1:1	No	140	180	No	No hay reacción*.
10:1 VERITATIS	1.1	No	140	5	No	No hay reacción*.
6:1	1.5:1	Tolueno	110	120	No	No hay reacción*.
10:1	1.5:1	Etilen- glicol	135	50	No	Descomposi- ción.
5:1 VEDCII	2:1	No	120	5 DE NIII	Sí	Hidrazona
5:1	2:1	No	130	5	Sí	Hidrazona

^{*}Se recuperó p-nitrofenilhidrazina.

Recuperación de la p-nitofenilhidrazona del p-aminobutiraldehido.

En un matraz bola de 50 mL se pesaron 1.0 g (6.5 mmol) de p-nitrofenilhidrazina, 2.10 g (13 mmol) de dietilacetal del p-aminobutiraldehído y 4.4 g (32.5 mmol) de ZnCl₂ previamente fundido y pulverizado. Los reactivos se mezclaron perfectamente mediante agitación magnética y se hizo pasar una corriente de nitrógeno sobre la mezcla. El

matraz se introdujo en un baño de aceite precalentado a 130 °C. Después de 5 minutos, se retiró el matraz del baño de temperatura y se cortó el nitrógeno. La mezcla de reacción se disolvió con 40 mL de HOAc al 10 % en agua y se extrajo tres veces con éter etílico (40 mL). Después se agregaron 9.4 g de Na₂S.9H₂O disueltos en la mínima cantidad de agua. El sólido precipitado se filtró y se extrajo en un equipo soxhlet durante 2 horas usando metanol (35 mL). La solución de metanol se evaporó a sequedad en un rotavapor y el resíduo se mezcló con la solución de HOAc. La nueva mezcla se concentró hasta 3-4 mL y el sólido resultante se filtró y después se secó en un desecador a vacío. El sólido se lavó con 30 mL de etanol anhidro usando agitación y se filtró por gravedad. El filtrado se concentró a sequedad con lo que se obtuvieron 315 mg de un aceite de color rojizo. El aceite se disolvió en la mínima cantidad de metanol y se aplicó sobre una placa para cromatografía en capa fina de 20 x 20 cm. La placa se desarrolló con una mezcla de cloroformo:metanol 3:1 con lo que se logró aislar 5 mg de uno de los componentes principales.

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₄₀-B42):

10.95 (1H, s, 1'-NH); 8.07 (2H, d, J= 9.21 Hz, 3'-H y 5'-H); 7.41 (1H, t, J= 4.75 Hz, 4-H); 6.99 (2H, d, J= 9.00 Hz, 2'-H y 6'-H); 2.84 (2H, t, J= 7.56 Hz, 1-H); 2.35 (2H, c, J= 7.35 Hz, 3-H); 1.82 (2H, q, J= 7.45 Hz, 2-H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectro B₄₆):

150.95 (Cq, 4'-C); 144.89 (CH, 4-C); 126.11 (CH, 3'C y 5'-C); 110.41 (CH, 2'-C y 6'-C); 101.52 (Cq, 5'-C); 38.27 (CH₂, 1-C); 28.64 (CH₂, 3-C); 23.81 (CH₂, 2-C).

3.3-5 Hidrocloruro de 5-metoxitriptamina (12).

Para la síntesis de este compuesto se siguió un procedimiento similar al descrito en 3.3-1, variando la temperatura y la relación molar de los reactantes entre si. Para el tratamiento de la mezcla de reacción se siguieron las mismas indicaciones que para el aislamiento del hidrocloruro de triptamina.

En la siguiente tabla se resumen las condiciones de los experimentos realizados:

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

Rel. Molar	Rel. Molar	Temperatura	Tiempo	Nitrógeno	Resultado
ZnCl ₂ :PMFH	DEA:PMFH	(°C)	(minutos)	1	
1:1	2:1	140	180	No	Mezcla de productos.
2:1	2:1	135	180	No	Mezcla de productos.
2:1	2:1	135	300	No	Mezcla de productos.
ALERE FLAMMAM VERITATIS	2:1	145-150	5	Sí	Mezcla de productos.
5:1	2:1	140	60	Sí	Mezcla de productos.
5:1	2:1	90-100	240	Sí	Mezcla de productos.
5:1	2:1	65-70	180	Sí	Mezcla de productos.
VEDCII		TÓNON	IA DE	MIFVO	productos.

PMFH= Hidrocloruro de *p*-metoxifenilhidrazina

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

Al comparar estas mezclas de reacción con un estándar comercial (Aldrich) de hidrocloruro de p-metoxitriptamina se encontró que este último se encuentra presente en dichas mezclas en cantidades mínimas. $R_f = 0.16$ (cloroformo:metanol 3:1).

Los espectros que se obtuvieron son los del producto comercial de la marca Aldrich.

IR (KBr, Espectro A4):

3300 (N-H indólico); 3000 (N-H del ⁺NH₃); 1600, 1400 (N-H del ⁺NH₃);1500 (C=C); 1200 (C-N); 1100 (C-O); 800 (C-H del anillo bencénico 1, 3, 5-trisubstituido).

¹H-RMN (400 MHz, D_6 -DMSO, Espectros B_{47} - B_{48}):

10.81 (1H, s, 1-H); 8.08 (3H, sa, ${}^{+}NH_{3}$); 7.24 (1H, d, J=8.7 Hz, 7-H); 7.17 (1H, d, J=1.8 Hz, 2-H); 7.07 (1H, s, 4-H); 6.72 (1H, dd, J=2.2, 8.7 Hz, 6-H); 3.76 (3H, s, -OCH₃); 3.00 (4H, m, 1'-H y 2'-H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₅₁-B₅₂):

153.05 (Cq, 5-C); 131.34 (Cq, 7a-C); 127.08 (Cq, 3a-C); 123.89 (CH, 2-C); 112.08 (CH, 7-C); 111.17 (CH, 6-C); 109.16 (Cq, 3-C); 100.00 (CH, 4-C); 55.36 (CH₃, -OCH₃); 39.22* (CH₂, 1'-C); 23.01 (CH₂, 2'-C).

* Bajo la señal de DMSO.

3.3-6 Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-2-metil-9-metoxi-6*H*-indolo- R [2,3-a]quinolizinio (21). NERAL DE BIBLIOTECAS

Se disolvieron 0.5 g (2.2 mmol) de hidrocloruro de 5-metoxitriptamina en 5 mL de ácido acético a la temperatura de ebullición. Se agregó 1 mL (0.87 g, 6.6 mmol) de dimetilacetal del acetilacetaldehído. La mezcla se dejó refluyendo durante 4 horas después de agregar el segundo reactivo y después se dejó reposando toda la noche. El sólido se filtró a vacío y se puso en un desecador a vacío con NaOH.

El sólido obtenido precipitó en forma de agujas pequeñas de color dorado con un 40 % de rendimiento.

 $R_f = 0.32$ (acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1)

IR (KBr, Espectro A6):

3400 (N-H indólico); 3050 (C-H aromáticos); 1700 (C=O); 1650, 1550 (C=C); 1380 (C-H de los CH₃); 1200 (C-N).

1 H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₅₇-B₅₈):

12.51 (1H, s, 12-H); 9.39 (1H, s, 4-H); 8.22 (1H, s, 1-H); 7.45 (1H, d, J=8.9 Hz, 11-H); 7.18 (1H, s, 8-H); 7.04 (1H, dd, J=2.1, 8.9 Hz, 10-H); 4.89 (2H, t, J=7.2 Hz, 6-H); 3.80 (3H, s, 9'-H); 3.37 (2H, t, J=7.3 Hz, 7-H); 2.70 (3H, s, 2'-H); 2.67 (3H, s, 3'-H).

13 C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆₁-B₆₃):

196.23 (Cq, C=O); 156.76 (Cq, 3-C); 154.39 (Cq, 9-C); 146.84 (CH, 4-C); 142.90 (Cq, 12b-C); 135.50 (Cq, 11a-C); 130.37 (Cq, 2-C); 124.92 (Cq, 12a-C); 124.80 (Cq, 7b-C); 122.54 (CH, 1-C); 118.91 (Cq, 7a-C); 118.84 (CH, 10-C); 113.74 (CH, 11-C); 100.53 (CH, 8-C); 55.35 (CH₃, 9'-C); 55.00 (CH₂, 6-C); 29.31 (CH₃, 3'-C); 21.83 (CH₃, 2'-C); 18.94 (CH₂, 7-C).

3.3-7 Cloruro de 3-acetil-2-metil-9-metoxi-12*H*-indolo[2,3-a]quinolizinio (25).

Se Disolvieron 0.1 g (0.029 mmol) del compuesto 21 en una mezcla de 1.3 mL de HOAc y 0.1 mL de H₂O. Una vez disuelto el reactivo, se

agregaron cuidadosamente 0.14 g (0.58 mmol) de o-cloranilo. La mezcla refluyó por 20 minutos y se dejó reposar toda la noche. El sólido obtenido se filtró a vacío y se extrajo en un soxhlet con acetato de etilo hasta que el solvente salió incoloro. El sólido cristalizó como agujas pequeñas de color café claro (65%).

 $R_f = 0.44$ (acetato de etilo: metanol: ácido fórmico; 8:1:1)

IR (KBr, Espectro A_7):

3400 (N-H indólico); 3050 (C-H aromáticos); 1700 (C=O); 1650, 1400 (C=C); 1380 (C-H de los CH₃);1050 (C-O); 800 (C-H del anillo 'A').

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₆₈-B₆₉):

13.68 (1H, s, 12-H); 10.03 (1H, s, 4-H); 9.04 (1H, d, J= 6.6 Hz, 6-H); 8.90 (1H, s, 1-H); 8.81 (1H, d, J= 6.6 Hz, 7-H); 7.97 (1H, s, 8-H); 7.79 (1H, d, J= 8.9 Hz, 11-H); 7.39 (1H, dd, J= 1.5, 8.9 Hz, 10-H); 3.92 (3H, s, 9'-H); 2.80 (6H, s, 2'-H y 3'-H).

/ERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEOI

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₇₇-B₇₄):

197.09 (Cq, C=O); 154.91 (Cq, 9-C); 146.05 (CH, 4-C); 139.87 (CH, 6-C); 136.84 (Cq, 12b-C); 132.20 (Cq, 11a-C); 130.39 (Cq, 2-C); 129.64 (Cq, 7b-C); 126.89 (CH, 7-C); 123.38 (Cq, 3-C); 122.28 (CH, 1-C); 121.11 (Cq, 12a-C); 121.03 (Cq, 7a-C); 116.56 (CH, 10-C); 113.92 (CH, 11-C); 102.55 (CH, 8-C); 55.63 (CH₃, 9'-C); 29.44 (CH₃, 3'-C); 21.50 (CH₃, 2'-C).

3.3-8 Hidrocloruro de 5-isopropiltriptamina (13).

Los primeros experimentos siguieron las indicaciones reportadas para obtener hidrocloruro de triptamina (cantidades estequiométricas de los tres reactivos, T = 170-180 °C, t = 3 hrs.) pero el resultado fue una mezcla de compuestos debida a la descomposición.

Para corregir esto se usaron las siguientes relaciones molares: dietilacetal del γ -aminobutiraldehído (DEA):p-isopropilfenilhidrazina (PIFH) = 2:1 y ZnCl₂:PIFH = 5:1; la reacción se llevó acabo en atmósfera de nitrógeno, el tiempo se acortó a 5 min., y la temperatura se controló entre 160 y 170 °C. El aumento en la cantidad de DEA fue para disolver una parte de la PIFH y el incremento de ZnCl₂ para tratar de reducir el tiempo de reacción y con ello la posible descomposición de los reactivos y/o el producto.

Bajo estas condiciones se llevó a cabo un experimento y a los 5 minutos se suspendió el calentamiento ya que cesó el desprendimiento de NH₃.

DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

El análisis por TLC mostró un componente principal con un R_f muy parecido al del hidrocloruro de triptamina.

Debido a la gran cantidad de NaCl que precipita junto con el producto después de concentrar la mezcla de reacción durante la obtención del hidrocloruro de triptamina, se decidió en este caso burbujear H₂S en la solución de la mezcla de reacción en lugar de agregar Na₂S.

El procedimiento fue el siguiente:

La mezcla de reacción se disolvió en 15-20 mL de HOAc al 15 % y bajo agitación se burbujeó una corriente de H₂S en un sistema con una trampa de NaOH al 40 % al final del mismo. El gas se obtuvo al hacer reaccionar 12.2 g de Na₂S.9H₂O con 3 mL de H₂SO₄ concentrado. Este último se agregó muy lentamente a la sal de sodio por medio de un embudo de adición. Una vez terminado el proceso, en la solución de HOAc se formó un precipitado amarillo (ZnS) el cual se filtró a vacío y se depositó en el contenedor correspondiente. El filtrado se concentró en el rotavapor hasta 4-5 mL con lo que se obtuvo un aceite de color café rojizo. El aceite se separó de la solución acuosa y se disolvió en la mínima cantidad de MeOH. La solución de metanol se evaporó a sequedad en el rotavapor con lo que seobtuvo un sólido del mismo color que el aceite en un rendimiento del 97 %.

El análisis por TLC del sólido mostró dos componentes, uno con $R_f = 0$ y el otro con un R_f igual al del producto principal de la reacción.

DIRECCION GENERAL DE BIBLIOTECAS

El poco reactivo restante se hizo reaccionar bajo las mismas condiciones y la mezcla de reacción se trató de la misma forma, observándose los mismos resultados. Desafortunadamente después de 5 días, este sólido, aun en el desecador, volvió a convertirse en aceite y presentó varios componentes (TLC) como producto de la descomposición, no pudiéndose recuperar el producto principal.

3.3-9 Hidrocloruro de 5-fluortriptamina (14).

En un matraz bola de 50 mL se pesaron 0.3 g (1.8 mmoles) de hidrocloruro de 4-fluorfenilhidrazina y 0.59 g (3.6 mmoles) de dietilacetal del y-aminobutiraldehído y se mezclaron completamente con agitación magnética. A continuación se agregaron 1.25 g (9.2 mmol) de ZnCl, previamente fundido y pulverizado (esto se hizo rápidamente, dado que el ZnCl₂ es muy higroscópico) y se mezcló con los dos compuestos anteriores. Se hizo pasar una corriente de nitrógeno por el matraz y se introdujo en un baño de aceite precalentado a 170-180 °C hasta que cesó el desprendimiento de amoniaco (15-20 min.). El matraz se sacó del baño se cerró la corriente de N2. La mezcla de reacción se disolvió en 15 mL de HOAc al 10-15 % y se extrajo 2 veces con 15 mL de éter etílico. Se disolvieron 2.5 g de Na₂S·9H₂O en la mínima cantidad de agua y se agregaron con agitación intensa a la solución de HOAC. El sólido precipitado se filtró y después se extrajo en un equipo soxhlet durante 2 con 25 mL de metanol. La solución de metanol se evaporó a horas sequedad y enseguida se agregó al residuo la solución de ácido acético. La solución se concentró hasta 3 mL aproximadamente y se filtró. El se colocó R en un desecador a vacío con NaOH y una vez seco, se suspendió en 15-20 mL de etanol. La mezcla se filtró por gravedad y el filtrado se evaporó a sequedad para obtener un sólido de color amarillo claro con un rendimiento del 55 %.

 $R_f = 0.47$ (Metanol: cloroformo 1:3)

La recristalización del producto final se hizo en la misma forma que para el análogo 10 obteniéndose cristales del mismo tipo, solo que más pequeños.

IR (KBr, Espectro As):

3290 (N-H indólico); 3000 (N-H del ⁺NH₃); 1600, 1400 (C=C y N-H del ⁺NH₃); 1100 (C-N); 800 (C-H aromáticos).

¹H-RMN (400 MHz, D_6 -DMSO, Espectros B_{75} - B_{77}):

11.13 (1H, s, 1-H); 8.05 (3H, sa, ${}^{+}NH_{3}$); 7.38 (1H, sa, 7-H); 7.35 (1H, d, J= 3.3 Hz, 4-H); 7.33 (1H, s, 2-H); 6.93 (1H, t, J= 8.6 Hz, 6-H); 3.00 (4H, m, 1'-H y 2'H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₈₀-B₈₂):

156.65 (Cq, d, ${}^{1}J_{C-F} = 231.4$ Hz, 5-C); 132.86 (Cq, 7a-C); 127.00 (Cq, d, ${}^{3}J_{C-F} = 10.06$ Hz, 3a-C); 125.49 (CH, 2-C); 112.38 (CH, d, ${}^{2}J_{C-F} = 10.06$ Hz, 7-C); 109.74 (Cq, d, ${}^{4}J_{C-F} = 5.03$ Hz, 3-C); 109.15 (CH, d, ${}^{2}J_{C-F} = 26.10$ Hz, 6-C); 102.82 (CH, d, ${}^{3}J_{C-F} = 23.14$ Hz, 4-C); 39.45 (CH₂, 1'-C); 22.91 (CH₂, R) 2'-C).

3.3-10 a) Cloruro de 3-acetil-7,12-dihidro-9-flúor-2-metil-6*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (17).

En un matraz de 10 mL se pesaron 0.47 g (2.2 mmol) de hidrocloruro de 5-flúortriptamina y se disolvieron a temperatura de ebullición en 3.3 mL de HOAc. A lo largo de 2 horas a reflujo se agregó 1 mL (0.86 g = 6.6

mmol) de dimetilacetal del acetilacetaldehído. La mezcla se dejó refluyendo durante 2 horas después de terminar la adición y se dejó reposar durante toda la noche para después filtrarla a vacío. El sólido obtenido es amorfo y de color rojizo (28 %) aun después de recristalizarlo en ácido acético (solubilidad aproximada: 12 mg/mL).

 $R_f = 0.31$ (Acetato de etilo: metanol: ácido fórmico 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A₉):

3600, 3450 (N-H del indol); 3050 (C-H aromático); 1700 (C=O); 1650, 1550, 1500 (C=C) 1380 (C-H del CH₃).

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₈₇-B₈₉):

INOMA DE NUEVO LEON

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₉₂-B₉₅):

187.33 (Cq, C=O); 150.68 (Cq, 3-C); 150.28 (Cq, d, ${}^{1}J_{C-F} = 237.94$ Hz, 9-C); 138.44 (CH, 4-C); 135.28 (Cq, 12b-C); 129.19 (Cq, 11a-C); 123.22 (Cq, 2-C); 114.60 (CH, 1-C); 108.11 (CH, d, ${}^{2}J_{C-F} = 24.1$ Hz, 10-C); 105.58 (CH, d, ${}^{3}J_{C-F} = 9.4$ Hz, 11-H); 96.36 (CH, ${}^{2}J_{C-F} = 24.1$ Hz, 8-C); 47.37 (CH₂, 6-C); 19.63 (CH₃, H₃C-CO); 13.14 (CH₃, 2'-C).

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₉₆-B₉₇):

7.69 (1H, s, 4-H); 6.43 (1H, s, 1-H); 5.94 (1H, dd, J_1 = 8.9 Hz, J_2 = 4.1 Hz, 10-H); 5.84 (1H, d, J= 9.0 Hz, 11-H); 5.64 (1H, s, 8-H); 3.36 (2H, t, J= 7.0 Hz, 6-H); 1.87 (2H, t, J= 7.0 Hz, 7-H); 1.25 (3H, s, 3'-H); 1.24 (3H, s, 2'-H).

3.3-10b Cloruro de 18-acetil-10-fluor-19-metil-3, 4, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro-yohimbano (18).

Después de filtrar 17 y dejar reposar las aguas madres, precipitó un segundo sólido (R_f = 0.1, acetato de etilo: metanol: ácido fórmico 8:1:1) de color amarillo claro; el cual, aparentemente resultó de la adición de una segunda molécula de acetilacetaldehído. Este compuesto también se recristalizó de ácido acético. La formación de cristales se intentó disolviendo 5 mg de la muestra (en HOAc, ac. fórmico y MeOH) a la temperatura ambiente y dejando evaporar la solución a la misma temperatura. Solamente en el caso del ácido acético se obtuvieron unos cristales en forma de agujas, pero demasiado pequeños como para obtener en difractograma.

Espectro de Infrarrojo (IR, KBr, Espectro A₁₀):

3400 (N-H indólico); 1700 (C=O); 1380 (C-H, CH₃); 850 (C-H de los anillos A y D).

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₀₀-B₁₀₂):

8.73 (1H, d, J = 8.24 Hz, 17-H); 8.65 (1H, s, 14-H); 8.04 (1H, d, J = 8.25 Hz, 16-H); 7.33 (1H, dd, J_1 = 8.8 Hz, J_2 = 4.4 Hz, 11-H); 7.04 (1H, s, 21-H); 7.02 (1H, d, J = 2.2 Hz, 9-H); 6.89 (1H, td, J_1 = 2 Hz, J_2 = 9.1 Hz, 12-H); 4.96 (2H, t, J = 6.4 Hz, 5-H); 3.43 (2H, t, J = 6.4 Hz, 6-H); 2.87 (3H, s, H3C-CO); 2.33 (3H, s, 19'-H).

¹³C-RMN (100 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₀₅-B₁₀₈):

191.73 (Cq, C=O); 158.49 (Cq, 18-C); 157.2 (Cq, d, J_{C-F} = 209.7 Hz, 10-C); 145.22 (CH, 21-C); 142.39 (CH, 18-C); 129.38 (CH, 16-C); 125.45 (CH, 14-C); 111.79 (CH, d, J_{C-F} = 9.6 Hz, 12-C); 109.36 (CH, d, J_{C-F} = 26.5 Hz, 11-C); 58.30 (CH₂, 5-C); 24.48 (CH₂, 6-C); 24.42 (CH₃, H₃C-CO); 18.40 (CH₃, 19³-C).

3.3-11 Cloruro de 3-acetil-9-flúor-2-metil-12*H*-indolo[2,3-a]quinolizinio (23).

Se disolvieron 0.17 g (0.51 mmol) del compuesto 17 en una mezcla RHOAc:H₂O (30:2) a la temperatura de ebullición. Una vez disuelto el sólido, se agregaron 1.26 g (5.1 mmol) de o-cloranilo la mezcla se mantuvo refluyendo y con agitación durante media hora. Inmediatamente después se filtró el sólido rojo y se lavó con 3-5 mL de ácido fórmico. El filtrado se evaporó a sequedad en el rotavapor y se agregaron al residuo 10 mL de acetato de etilo, con lo que se formó un sólido amarillo. Dicho sólido se filtró y se le hizo una extracción continua (soxhlet) con acetato de etilo

hasta que el solvente quedó incoloro. El producto final fue un sólido amarillo (61%)

 $R_f = 0.4$ (Acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A_{11}):

3400 (N-H indólico); 3050 (C-H aromáticos); 1700 (C=O); 1650, 1550, 1400 (C=C); 1380 (C-H de los CH₃); 800 (C-H del anillo 'A').

¹H-RMN (400 MHz, D6-DMSO, Espectros B₁₀₉-B₁₁₁):

13.8 (1H, s, \uparrow D₂O, 12-H); 10.07 (1H, s, 4-H); 9.09 (1H, d, J= 6.9 Hz, 6-H); 8.94 (1H, s, 1-H); 8.83 (1H, d, J= 6.8 Hz, 7-H); 8.34 (1H, dd, J= 2.1, 9.5 Hz, 8-H); 7.93 (1H, dd, J= 4.1, 8.9 Hz, 11-H); 7.66 (1H, td, J= 2.5, 9.1 Hz, 10-H); 2.81 (6H, s, 2'-H y 3'-H).

3.3-12 Hidrocloruro de 5-bromotriptamina (15).

Este compuesto se obtuvo siguiendo el mismo procedimiento con el que se sintetizó el análogo fluorado (3.3-9), basándose en las relaciones molares de los reactivos. El rendimiento obtenido fue de 60%.

 $R_f = 0.64$ (Cloroformo: metanol 3:1)

La recristalización fue igual que para 10, mas el resultado son láminas opacas de color blanco.

IR (KBr, Espectro A₁₂):

3273 (N-H indólico); 2972 (N-H del *NH₃); 1605, 1461 (N-H del *NH₃); 1512 (C=C); 1098 (C-N); 885 (C-H del anillo 'A').

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₁₄-B₁₁₅):

11.24 (1H, s, 1-H); 8.05 (3H, sa, ${}^{+}NH_{3}$); 7.78 (1H, s, 4-H); 7.34 (1H, d, J= 8.5 Hz, 7-H); 7.31 (1H, s, 2-H); 7.19 (1H, d, J= 8.5 Hz, 6-H); 3.01 (4H, s, 1'-H y 2'-H).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₁₈-B₁₂₀):

134.92 (Cq, 5-C); 128.68 (Cq, 3a-C); 125.18 (CH, 2-C); 123.54 (CH, 6-C); 120.43 (CH, 4-C); 113.51 (CH, 7-C); 111.12 (Cq, 7a-C); 109.35 (Cq, 3-C); *39.48 (CH₂, 1'-C); 22.76 (CH₂, 2'-C).

*Bajo la señal de DMSO

3.3-13a Cloruro de 3-acetil-9-bromo-7,12-dihidro-2-metil-6*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (19).

DIRSe disolvieron 10.44 g A (1.6 mmol) de hidrocloruro de 5-bromotriptamina en 5.5 mL de HOAc hirviendo con agitación magnética. Una vez disuelto el compuesto, se agregaron a lo largo de 90-120 minutos, 0.7 mL de dimetilacetal del acetilacetaldehído (0.63 g, 4.8 mmol). La mezcla se mantuvo refluyendo durante dos horas después de haber terminado la adición del dimetil acetal. Después se dejó enfriar y reposar durante tres horas y se filtró a vacío. Se obtuvo un sólido rojizo con un rendimiento del 30 %, el cual se recristalizó de una mezcla de ácido

acético: ácido fórmico 3:0.6. R_f =0.8 (Acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A₁₃):

3400 (N-H indólico); 3050 (C-H aromáticos); 1700 (C=O); 1650, 1550 (C=C); 1380 (C-H de los CH₃); 800 (C-H del anillo 'A').

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₂₅-B₁₂₇):

9.42 (1H, s, 4-H); 8.19 (1H, s, 1-H); 8.03 (1H, s, 8-H); 7.55 (1H, d, J= 8.8 Hz, 11-H); 7.50 (1H, d, J= 8.3 Hz, 10-H); 4.91 (2H, t, J= 6.7 Hz, 6-H); 3.40 (7H, se traslapa con la señal de H₂O); 2.73 (3H, s, 3'-H); 2.69 (3H, s, 2'-H).

¹H-RMN (400 MHz, CD₃OD, Espectros B₁₂₈-B₁₃₀):

9.27 (1H, s, 4-H); 8.00 (1H, s, 1-H); 7.94 (1H, s, 8-H); 7.51 (1H, dd, J_1 = 8.7 Hz, J_2 = 1.2 Hz, 10-H); 7.46 (1H, d, J = 8.9 Hz, 11-H); 4.93 (2H, t, J = 7.4 Hz, 6-H); 3.45 (2H, t, J = 7.3 Hz, 7-H); 2.82 (3H, s, 3'-H); 2.70 (3H, s, 2'-H).

La baja solubilidad de este compuesto no permitió obtener espectros de carbono 13.

3.3-13b Cloruro de 18-acetil-10-bromo-19metil-3, 4, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21-dehidro-yohimbano (20).

Después de dejar reposar el filtrado de donde se obtuvo 19, precipitaron 100 mg de un segundo sólido de color amarillo, el cual se recristalizó de ácido acético.

 $R_f = 0.12$ (acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A₁₄):

3400 (N-H indólico); 1700 (C=O); 1650, 1550 (C=C); 800 (C-H del anillo 'A').

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃₃-B₁₃₅):

11.31 (1H, s, 1-H, $\ D_2O$); 9.18 (1H, s, 14-H); 8.82 (1H, d, J= 8 Hz, 17-H); 8.15 (1H, d, J= 8 Hz, 16-H); 7.64 (1H, s, 21-H); 7.34 (1H, d, J= 8.5 Hz, 12-H); 7.22 (1H, s, 9-H); 7.19 (1H, d, J= 8.5 Hz, 11-H); 4.90 (2H, t, J= 6.0 Hz, 5-H); 3.26 (1H, t, J= 5.9 Hz, 6-H); 2.85 (3H, s, 19-CH₃); 2.53 (3H, s, CH₃ del grupo acetilo).

¹³C-RMN (100 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₃₈-B₁₄₀): ECAS

193.71 (Cq, C=O); 146.19 (CH, 21-C); 143.19 (CH, 16-C); 129.79 (CH, 17-C); 126.05 (CH, 9-C); 123.74 (CH, 11-C); 120.26 (CH, 14-C); 113.54 (CH, 12-C); 58.26 (CH₂, 5-C); 26.83 (CH₃, grupo acetilo); 24.85 (CH₂, 6-C); 19.75 (CH₃, 19-CH₃); 158.76, 134.69, 132.71, 128.59, 111.42, 108.26 (señales correspondientes a 6 átomos de carbono cuaternario. Cuatro señales de carbono cuaternario esperadas no aparecen probablemente debido a empalmes con otras señales).

3.3-14 Cloruro de 3-acetil-9-bromo-2-metil-12*H*-indolo-[2,3-a]quinolizinio (24).

Se disolvieron en una mezcla de 10 mL de ácido acético y 5 mL de ácido fórmico a la temperatura de ebullición, 0.5 g (1.2 mmol) del compuesto 19. Se agregaron 4.7 g (19.1 mmol) de o-cloranilo a la solución y la mezcla se mantuvo refluyendo y con agitación magnética durante una hora. La mezcla de reacción se filtró a vacío y el sólido obtenido se lavó con 5-8 mL de ácido fórmico. El filtrado se evaporó a sequedad y se le agregaron 20 mL de acetato de etilo agitando muy bien. El sólido amarillo que queda sin disolver se filtró (se obscurece un poco) y se le hizo una extracción continua en un soxhlet con acetato de etilo. El producto final fue un sólido amarillo (65-70 %). La recristalización se llevó a cabo en metanol.

 $R_f = 0.52$ (Acetato de etilo: ácido fórmico: metanol 8:1:1).

IR (KBr, Espectro A₁₅):

3450 (N-H indólico); 3050 (C-H aromáticos); 1700 (C=O); 1650, 1450 (C=C);1380 (C-H de los CH₃).

DIRECCION GENERAL DE BIBLIOTECAS

¹H-RMN (400 MHz, D₆-DMSO, Espectros B₁₄₄-B₁₄₅):

13.89 (1H, s, 12-H); 10.01 (1H, s, 4-H); 9.04 (1H, d, J= 6.7 Hz, 6-H); 8.88 (1H, s, 1-H); 8.79 (1H, d, J= 6.7 Hz, 7-H); 8.72 (1H, s, 8-H); 2.75 (6H, s, 3'-H y 2'-H).

No es posible observar claramente los dos dobletes ocasionados por los protones 10 y 11. Suponemos que se encuentran traslapados con las señales restantes.

CAPÍTULO 4 CONCLUSIONES

UANL

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

CONCLUSIONES

Con base en los resultados obtenidos y en los mecanismos de reacción propuestos, podemos concluir que los substituyentes con efecto inductivo positivo aumentan la velocidad de reacción de formación de los hidrocloruros de triptamina a partir de las fenilhidrazinas correspondientes utilizando la síntesis clásica de indol de Fischer; mientras que los que tienen efecto inductivo negativo la retardan. Para los substituyentes estudiados en este trabajo se encontró el siguiente orden de reactividad:

i-propil > H > Br > F > NO₂

para el caso del grupo nitro, la desactivación es tal, que el compuesto de interés no se obtiene bajo las condiciones de reacción empleadas.

Este orden de reactividad se debe a la participación de los electrones del anillo bencénico para la formación del anillo de 5 miembros, los cuales estarán más o menos disponibles según si el substituyente es menos o más electronegativo.

No obstante que, en teoría, el grupo metoxi debería favorecer en mayor medida que el *i*-propil la reacción de ciclación, no pudimos obtener el reactivo de interés. Probablemente debido a la baja estabilidad térmica del reactivo.

Algo muy importante en la reacción para obtener los hidrocloruros de triptamina es el uso de una atmósfera de nitrógeno, ya que de lo

contrario los productos obtenidos se oxidan bajo las condiciones de reacción. Esto último pasa en los casos de los substituyentes *i*-propil, Br y F; el único que no presenta este comportamiento es el hidrocloruro de triptamina, ya que éste se puede obtener tanto en atmósfera de nitrógeno como sin ella sin que haya repercusiones en el rendimiento de la reacción, lo cual indica una mayor estabilidad térmica de este compuesto respecto a los otros análogos.

En lo referente a la obtención del cloruro de dihidroindoloquinolizinio, utilizando la reacción de Teuber, encontramos que para
que la reacción se lleve a cabo se necesita tanto de la catálisis ácida del
ácido acético usado como solvente así como de la del HCl proveniente del
hidrocloruro de triptamina, ya que de lo contrario se obtiene un producto
derivado de la trimerización del acetilacetaldehído (partiendo de la amina
libre del hidrocloruro de triptamina). Otro factor importante es la
temperatura que se alcanza con el ácido acético (116 °C), ya que de ser
menor, los rendimientos de la reacción son tan bajos que el producto no se
puede aislar, detectándose solamente por TLC (uso de metanol como
solvente).

La presencia de flúor y bromo en el anillo bencénico retarda la reacción de Pictet-Spengler para la formación de la tetrahidro-β-carbolina (9), favoreciendo con ello la trimerización del acetilacetaldehido. Algo parecido a lo que pasa en ausencia de la catálisis de HCl.

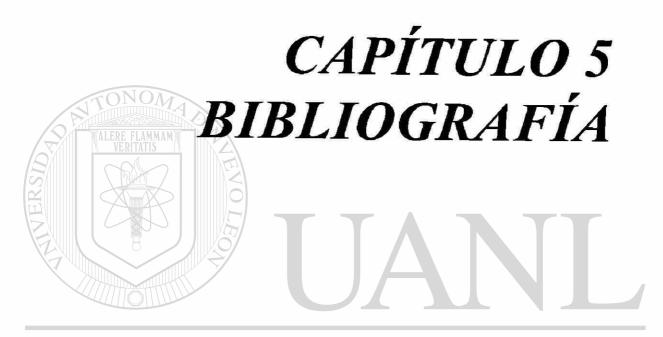
Otra reacción que favorecen estos mismos grupos, es la adición de una tercera molécula de acetilacetaldehído en el metilo de la posición 2 de las dihidroindoloquinolizinas formadas y la posterior formación de un quinto anillo. Lo anterior es una consecuencia de la mayor estabilidad que tiene un carbanión generado en esta posición cuando el flúor o el bromo se encuentran presentes en la molécula, con respecto a uno en el que no hay ningún grupo electronegativo que estabilice la carga generada.

Por otro lado, la deshidrogenación de los sistemas tetracíclicos presenta un patrón muy parecido. El orden de reactividad encontrado fue el siguiente:

$$-OCH_3 > -H > F > Br$$

este orden obedece a que los grupos con efecto inductivo positivo tienden a estabilizar el carbocatión que se genera en la posición 7 durante el transcurso de la reacción. Sin embargo el orden de reactividad del flúor y el bromo no es el de esperarse tomando en cuenta la reactividad de cada uno de estos grupo. No obstante, es dificil hacer una comparación directa, ya que en el caso del flúor el solvente utilizado fue una mezcla de ácido acético y agua, mientras que con el bromo se usó ácido acético y ácido fórmico.

Los datos espectroscópicos confirman la estructura esperada para cada uno de los compuestos sintetizados, a excepción de los subproductos obtenidos en las reacciones de formación de las dihidroindoloquinolizinas fluorada y bromada, de los cuales solamente fue posible proponer una estructura probable.



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN ® DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

BIBLIOGRAFÍA

- 1. Beljanski M., Beljanski M. S.; Three alkaloids as selective destroyers of cancer cells in mice; Oncology 1986, 43; 198-203.
- Beljanski M., Beljanski M. S.; Selective inhibition of in vitro synthesis of cancer DNA by alkaloids of β-carboline class; Experimental Cell Biology 1982, 50; 79-87.
- 3a) Teuber H. J., U. Hochmuth; Tetrahedron Lett. 1964, 325-329.
- b) Teuber H. J., Quintanilla-Licea R., Raabe T.; Indolo[2,3-a]chinolizine und eine einfache synthese von flavoserpentine; Liebigs Ann. Chemie 1988, 1111-1120.
- 4. Teuber H. J., Quintanilla-Licea R.; Heteroyohimban-analoga aus 3-acetyl-7,12-dihydro-2-methyl-6H-indolo[2,3-a]chinolizinium chlorid; Liebigs Ann. Chem. 1989, 443-447.
 - 5. Quintanilla-Licea R.; Teuber H. J.; Ein chinolizin-derivat aus tryptophan und acetylacetaldehyd; Arch. Pharm. 1992, 325, 557-58.
 - 6. Teuber H. J., Quintanilla-Licea R.; Synthese von Heterocyclen mit Hydroxymethylenketonen. XIV [1] Zur regioselectivität der reaction von

acetylacetaldehyd mit tryptamin; Journal für Praktische Chemie 1994, 336, 452-457.

- 7. Gribble W. G., Johnson D. A.; A direct metalation route to the zweitterionic indole alkaloids. Syntheses of indolo[2,3-a]quinolizine, flavopereirine, flavocarpine and dihidroflavopereirine; Tetrahedron Lett. 1987, 28, 5259-5262.
- 8. Weissberg A. Taylor E. C.; The chemistry of heterocyclic compounds, part one; John Wiley & Sons; pp 232-316; 1972.
- 9. Sundberg Richard J.; The chemistry of indoles; Academic Press; pp142-164, 159, 229; 1970.
- 10. E. Fischer and F. Jourdan, Chem. Ber. 1883, 16, 2241.
- 11a) E. Fischer; Justus Liebigs Ann. Chem. 1886, 236, 116.
- Db). E. Fischer; Chem. Ber. 1886, 19, 1563. IBLIOTECAS
- 12a) Abramovitch, R. A.; J. Chem. Soc., p 4593 (1956).
 - b) Abramovitch, R. A. and Shapiro D.; J. Chem. Soc., p 4589 (1956).
- 13. Ewins A. J.; J. Chem. Soc., 99, 270 (1911).

- 14. March Jerry; Advanced Organic Chemistry; reactions, mechanisms and structure, fourth edition; John Wiley & Sons; pp 1162-63; 1992.
- 15. Hughes D. L., Zhao D.; Mechanistic studies of the Fischer indole reaction; Journal of Organic Chemistry 1993, 58, 228-233.
- 16. The Fischer Indole Synthesis: A Semiempirical Study; Rosas García V. M., Quintanilla-Licea R., Longoria E.; Conference on Heterocyclic Chemistry (ECHET 98); June-July 1998.

 Http://www.ch.ic.ac.uk.ectoc.echet98.
- 17. Longoria Enrique; Síntesis de indol de Fischer: Un estudio semiempírico; Tesis de Licenciatura; F.C.Q, U.A.N.L.; 1999.
- 18. Teuber H. J., Quintanilla-Licea R., Bats J. W.; Reaction of 3-acetyl-7,12-dihydro-2-methyl-6H-indolo[2,3-a]quinolizinium cloride with aromatic aldehydes forming "dimers" under kinetic control; stereoselective acetal versus aldol ring closure; Liebigs Ann. Chem. 1992, 1251-1257.
- 19. Villarreal-Platas Esaúl; Estudios mecanísticos en la formación de indoloquinolizinas; Tesis de Licenciatura; F.C.Q, U.A.N.L.; 1997.
- 20. Trost B. M.; Dehydrogenation mechanisms. On the mechanism of dehydrogenation of acenaphtene by quinones; Journal of The American Chemical Society 1967, 89, 1847-1851.

- 21. Sylverstein R. M., Bassler Clayton C., Morril Terence C.; Spectrometric identification of organic compounds, fifth edition; John Wiley & Sons; pp 100-132, 231-248; 1991.
- 22. Pasto Daniel J., Johnson Carl R.; Determinación de estructuras orgánicas; Reverté; pp 125-144; 1974.
- 23. Friebolin Horst; Basic one- and two-dimentional NMR spectroscopy, second edition; VCH; pp 58-66, 87-88, 104-105; 1993.
- 24a) R. N. Schut; Chemistry and Industry (London) 1960, 1246-1247.
 - b) M. J. Mokrosz, P. Kowalski, A. J. Bojarski, J. L. Mokrosz; Heterocycles 1994, 37, 265-274.
- 25. Erners Ludger, Kang Sungzong; Carbon-13 NMR spectroscopy of substituted indoles and tryptamins; J. Chem. Research 1981, 3019-3027.
- 26. Franke Walter, Kraft Richard; Neure methoden der präparativen organischen chemie II, über synthesen mit acetessigaldehyd; Angewandte Chemie 1955, 67, 395-99.
- 27. A. I. Scott; Bioorg. Che. 1974, 3, 39.
- 28. M. Hesse, H. Meier, B. Zeeh; Spektroskopische Methoden in der Organischen Chemie, Georg Thieme Verlag, Stuttgart 1984; pag. 154.

29. P. Yu, T. Wang, J. Li, J. M. Cook; Journal of Organic Chemistry 2000, 65, 3173-3192.

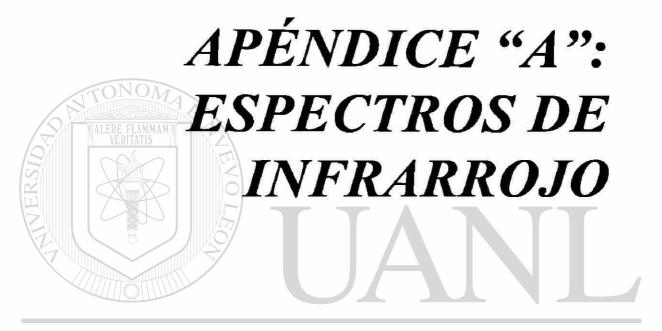
30. L. Llor, L. Muñoz; Journal of Organic Chemistry 2000, 65, 2716-2722.

31. M. Itoigawa, Y. Kashiwada, ch. Ito, H. Furukawa, Y. Tachibana, K. F. Bastow, K. H. Lee; Journal of Natural Products, 2000, 63, 893-897.

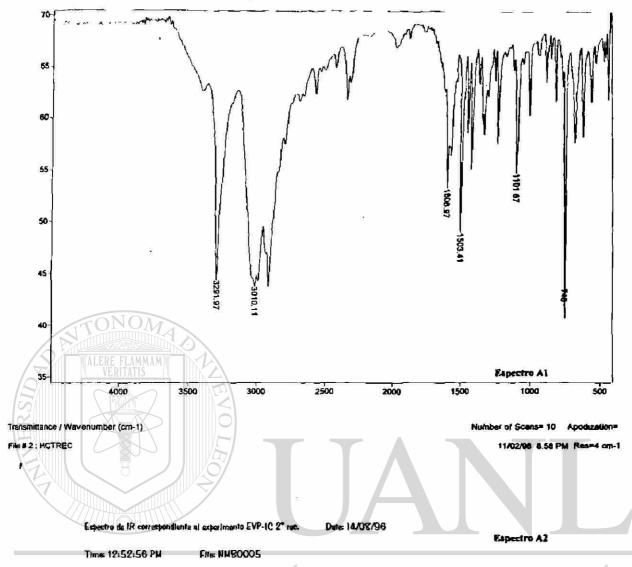


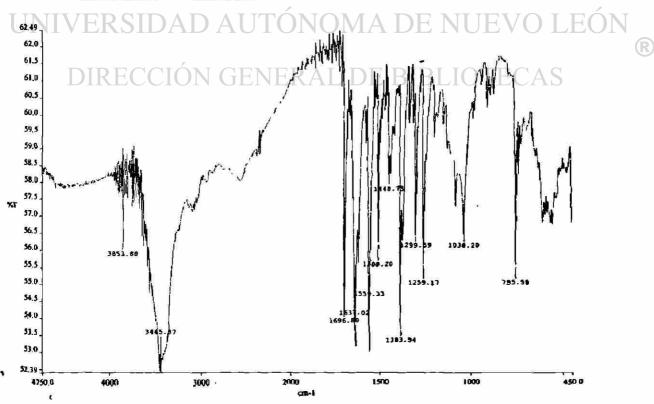
UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

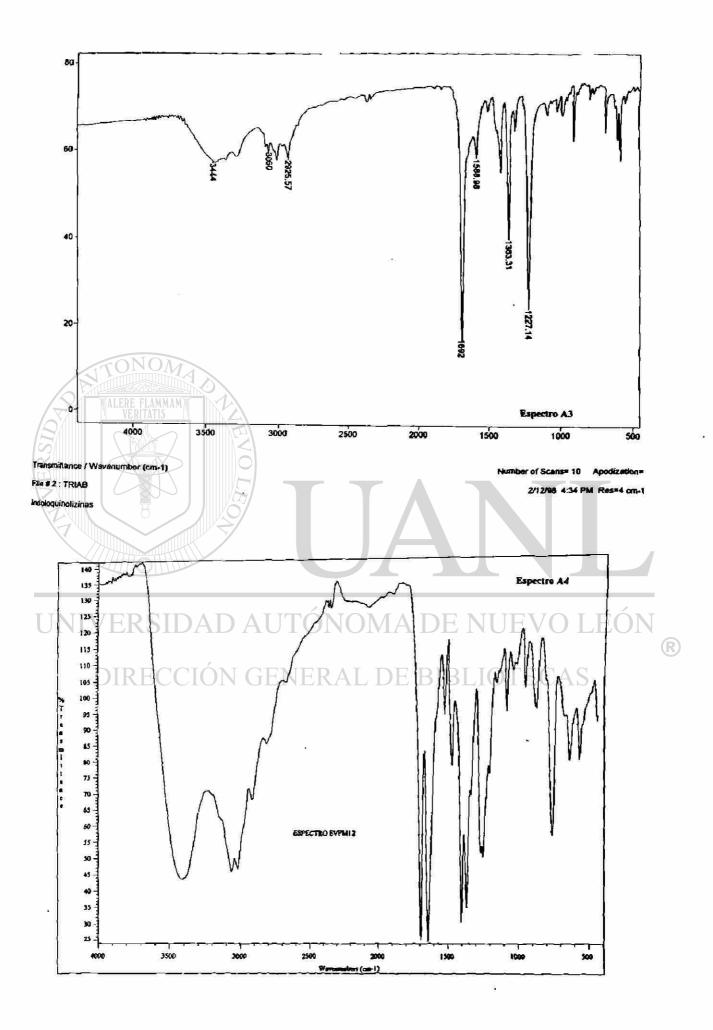
DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

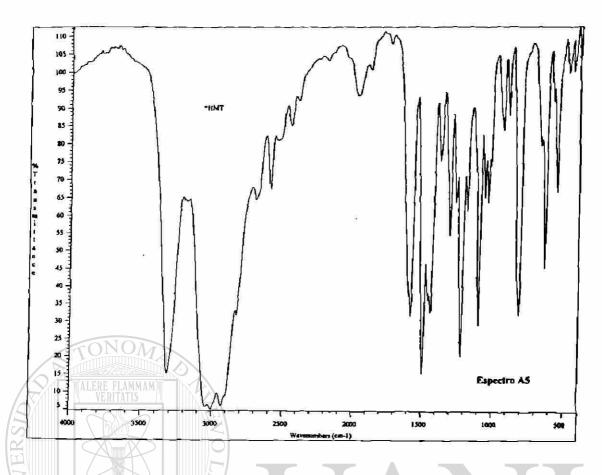


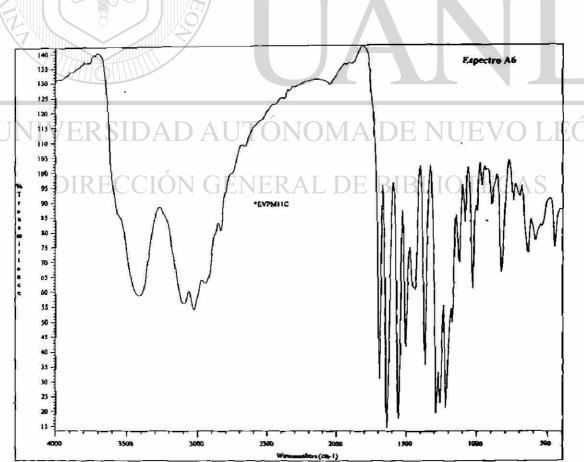
UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN ®
DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

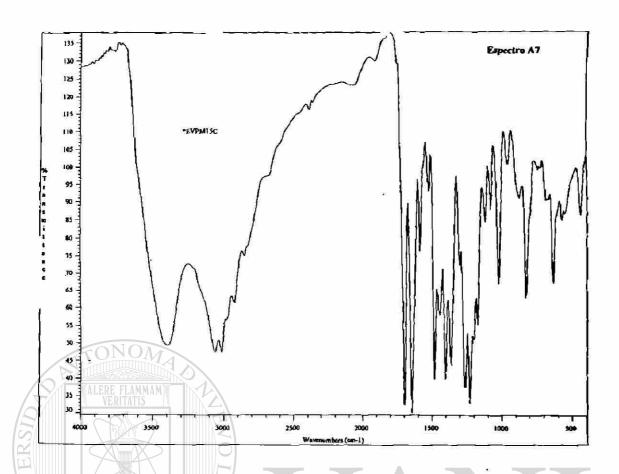


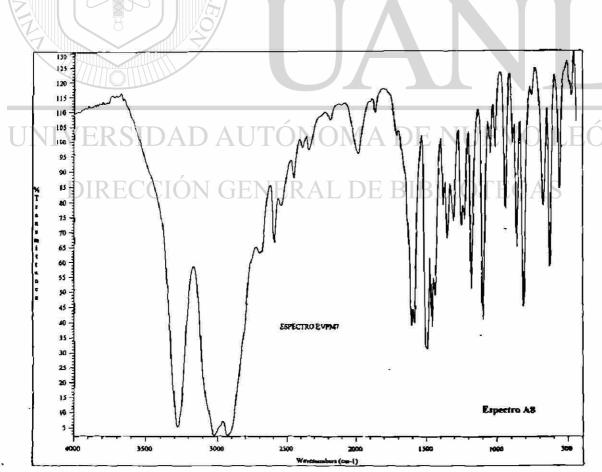


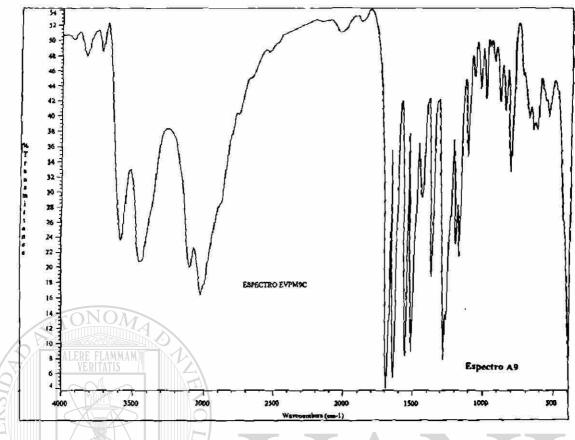


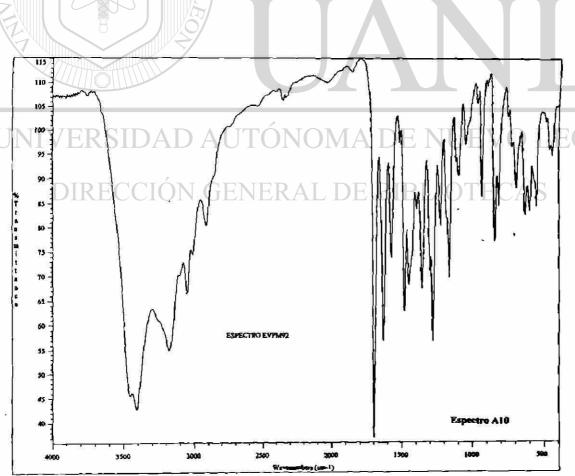


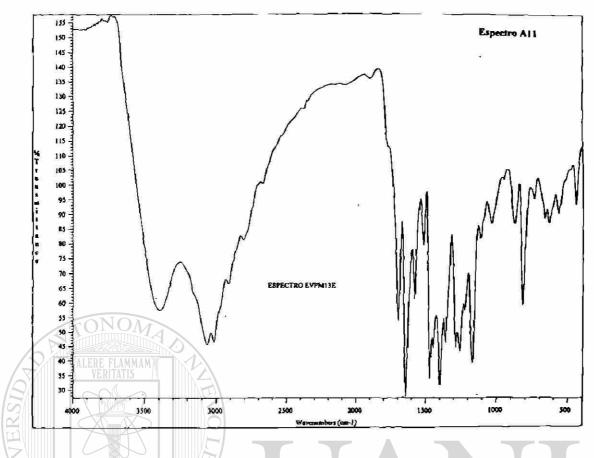


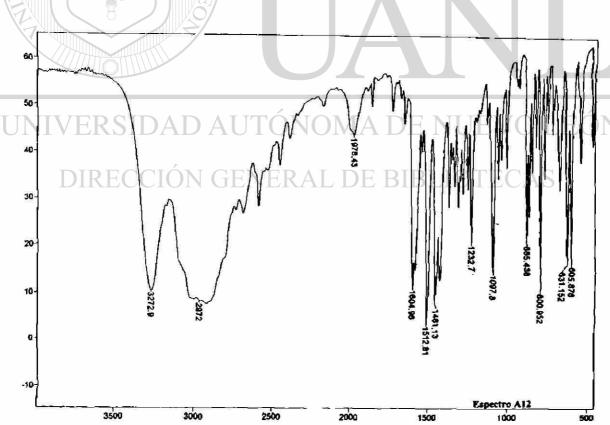








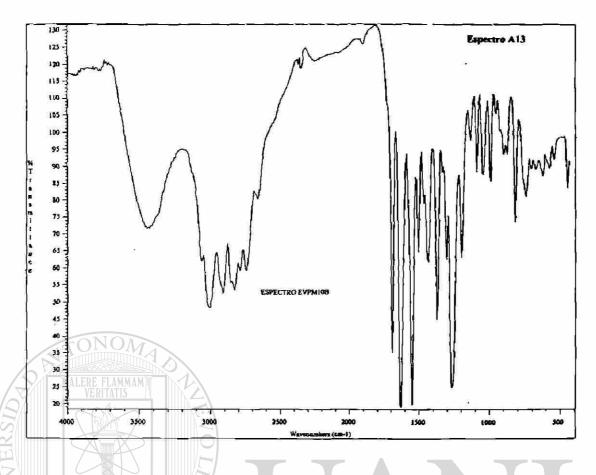


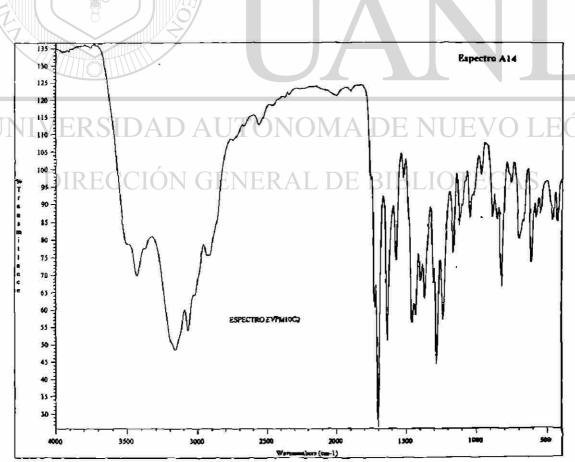


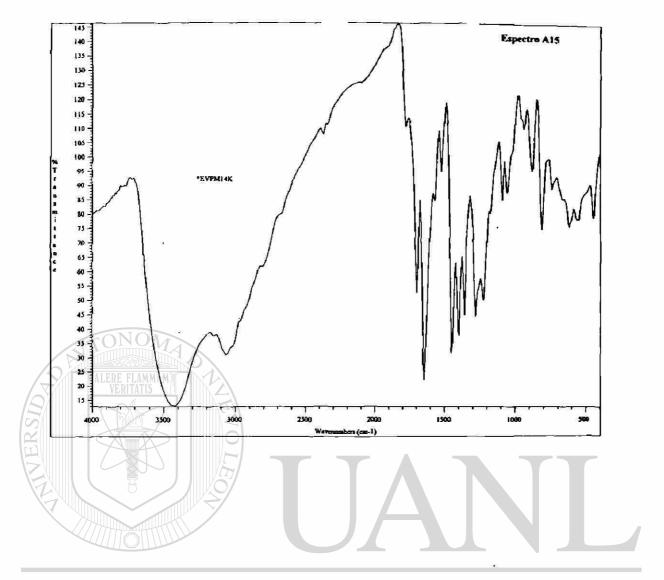
Transmittance / Wavenumber (cm-1)

Te \$ 1 : EVPM8G

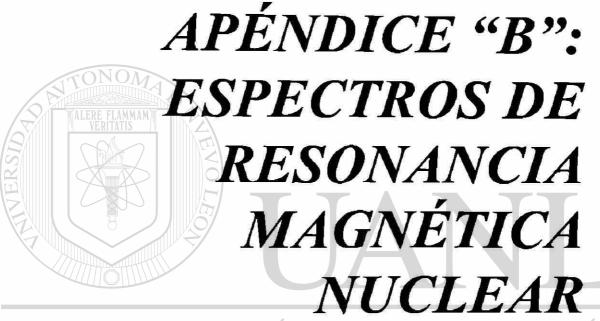
Number of Scans= 10 Apodization= 26/11/98 5:49 PM Res=4 cm-1





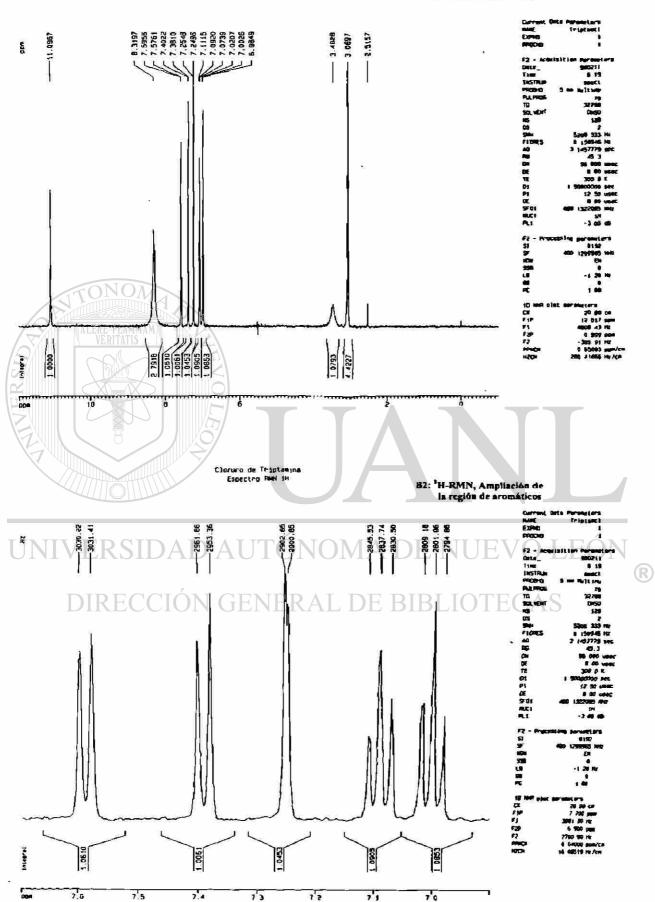


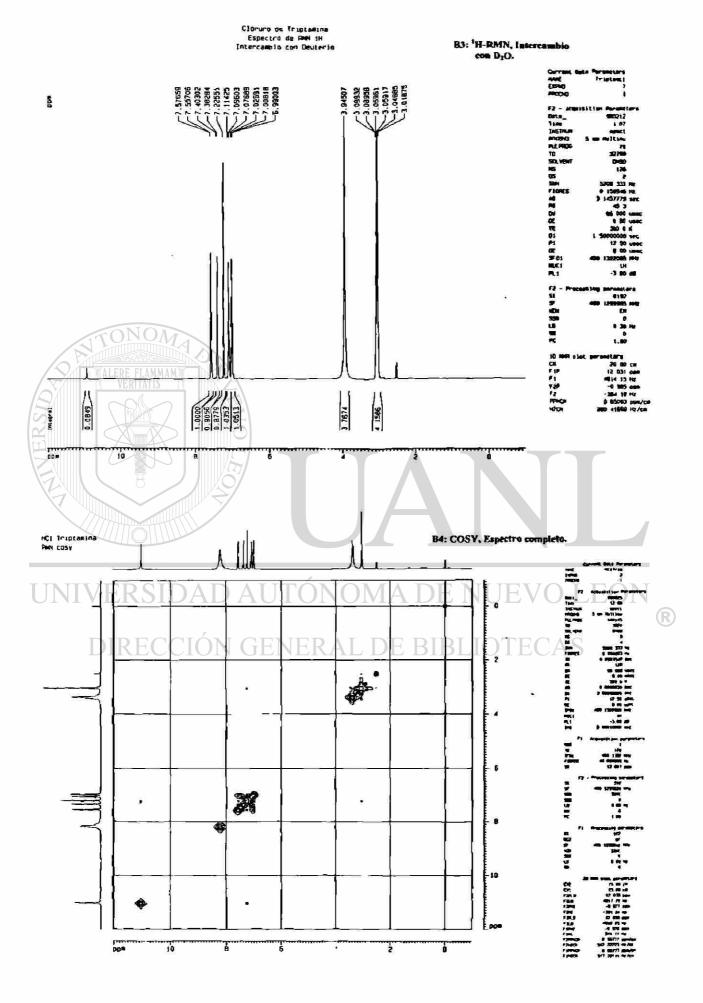
UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS

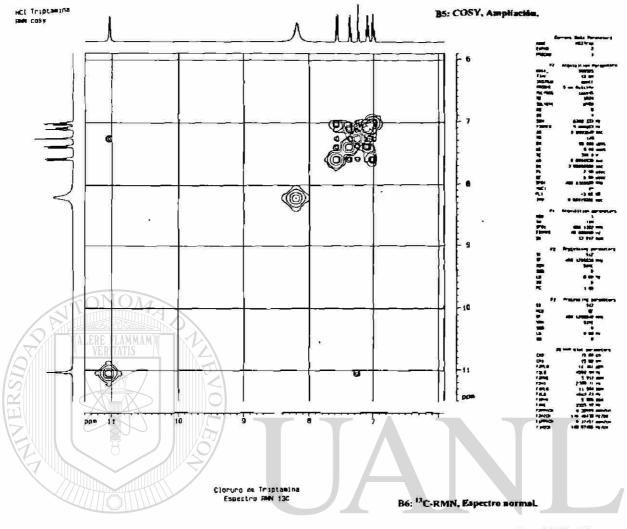


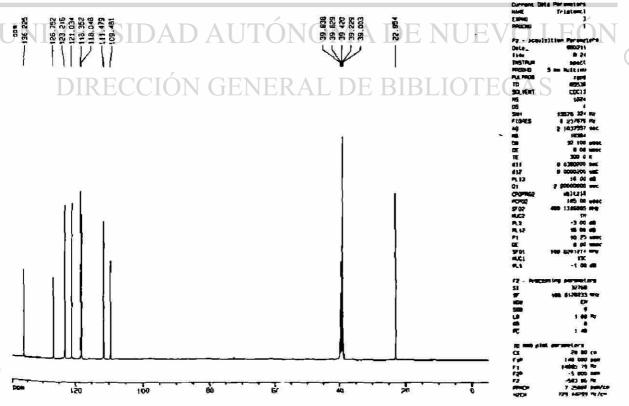
UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN

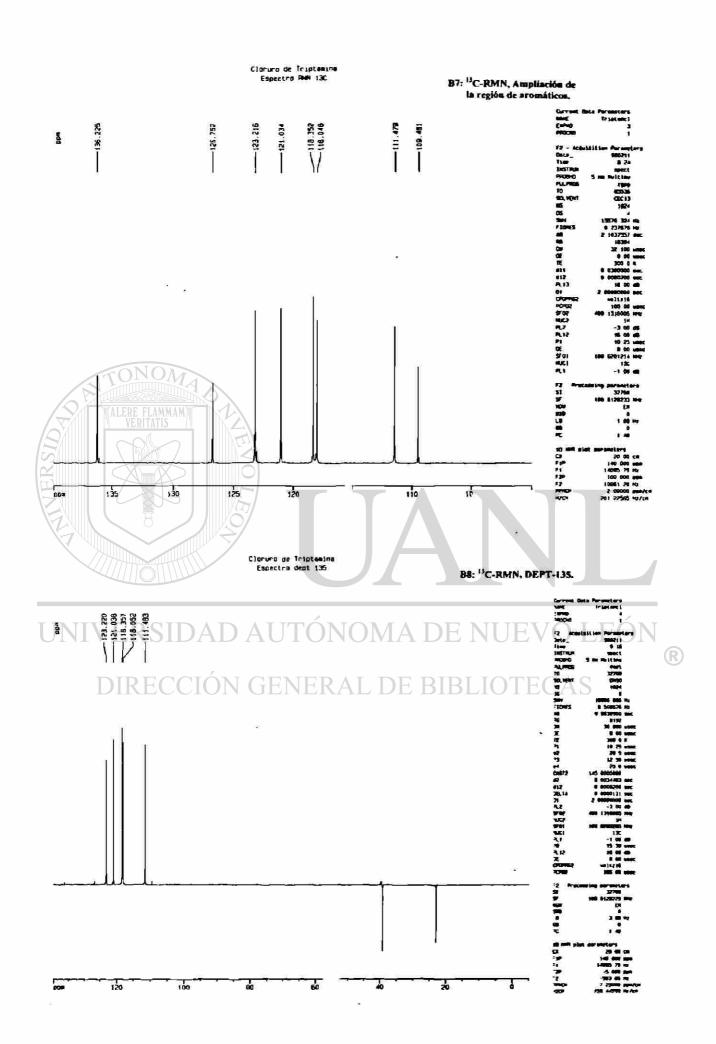
B1: 1H-RMN, Espectro normal

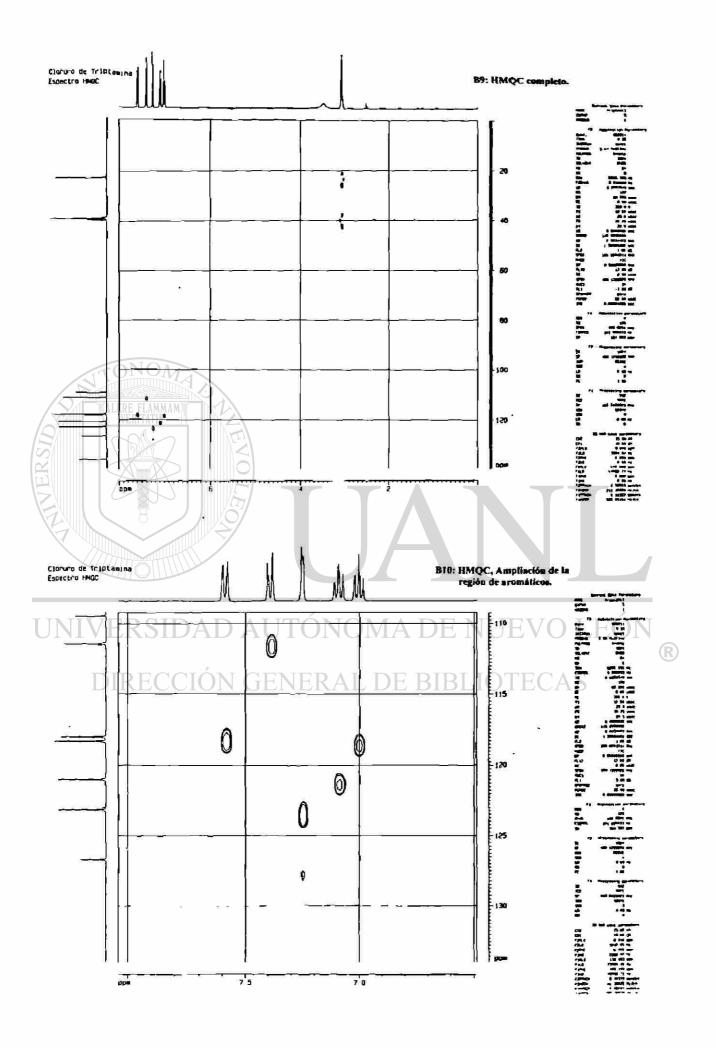


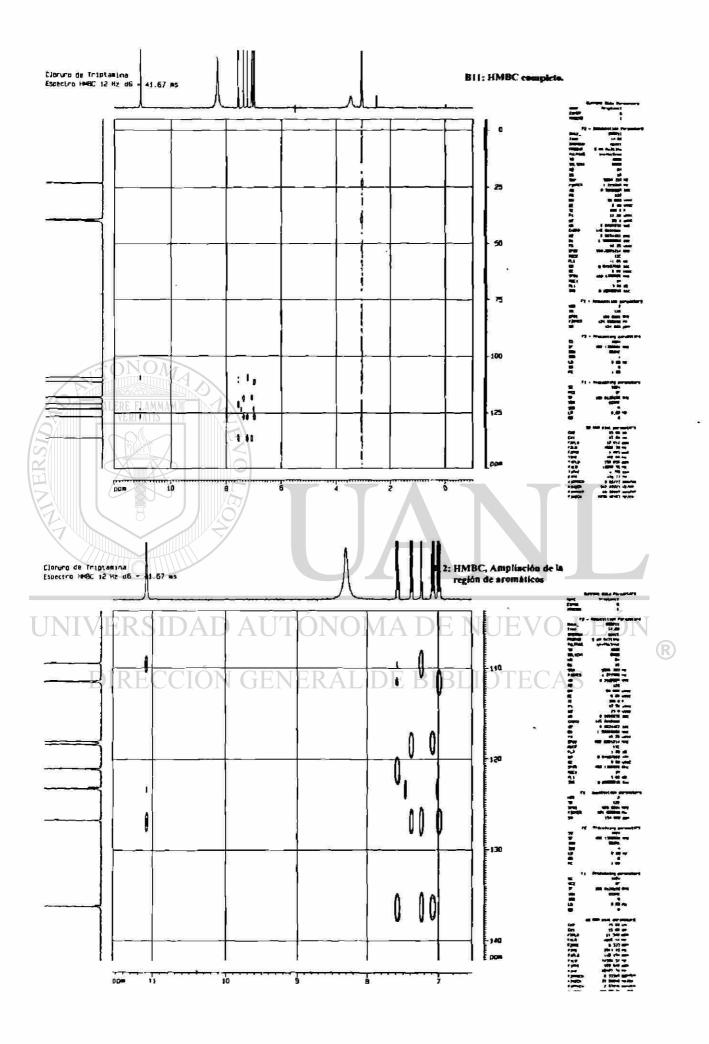


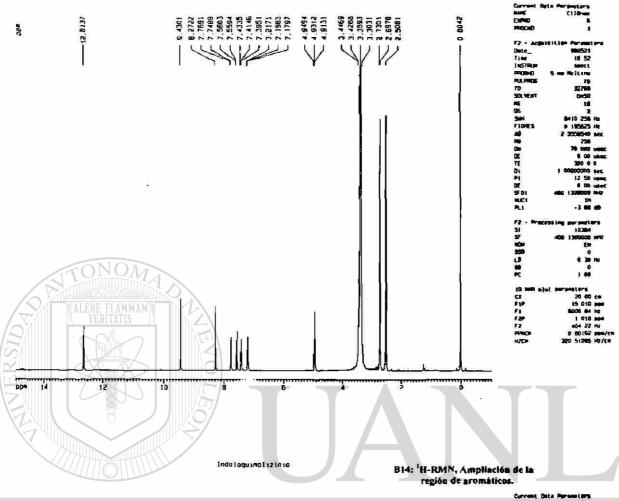


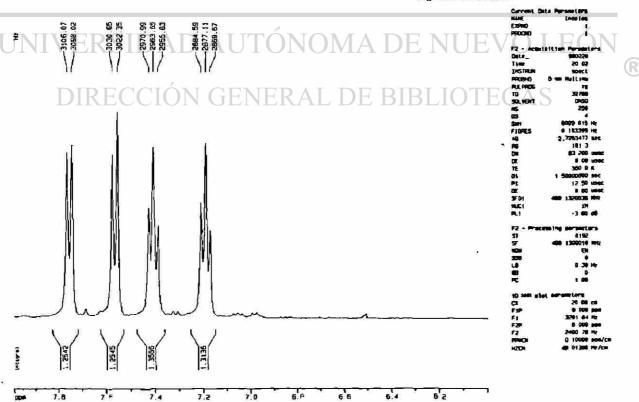


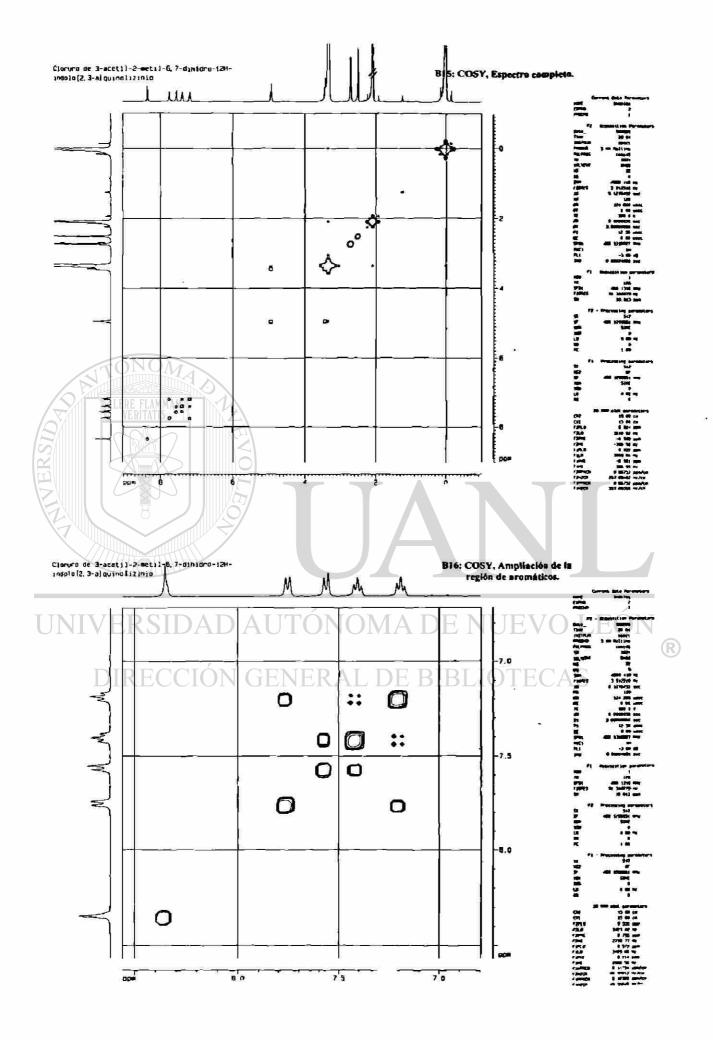


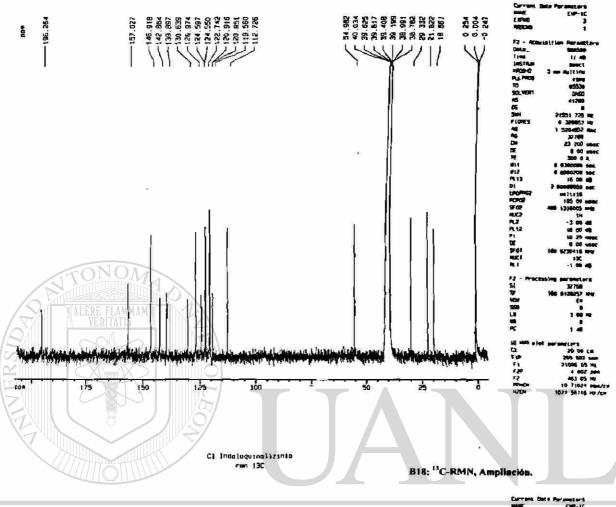


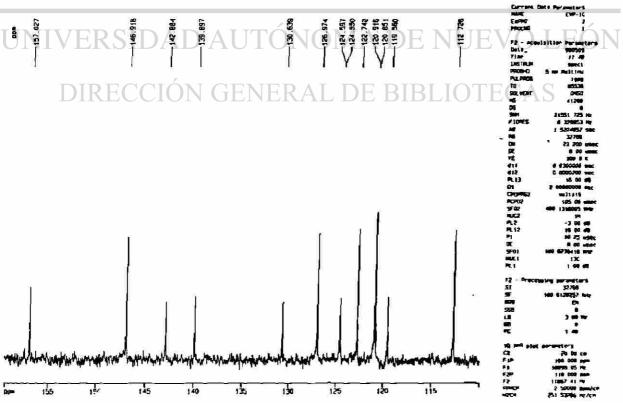


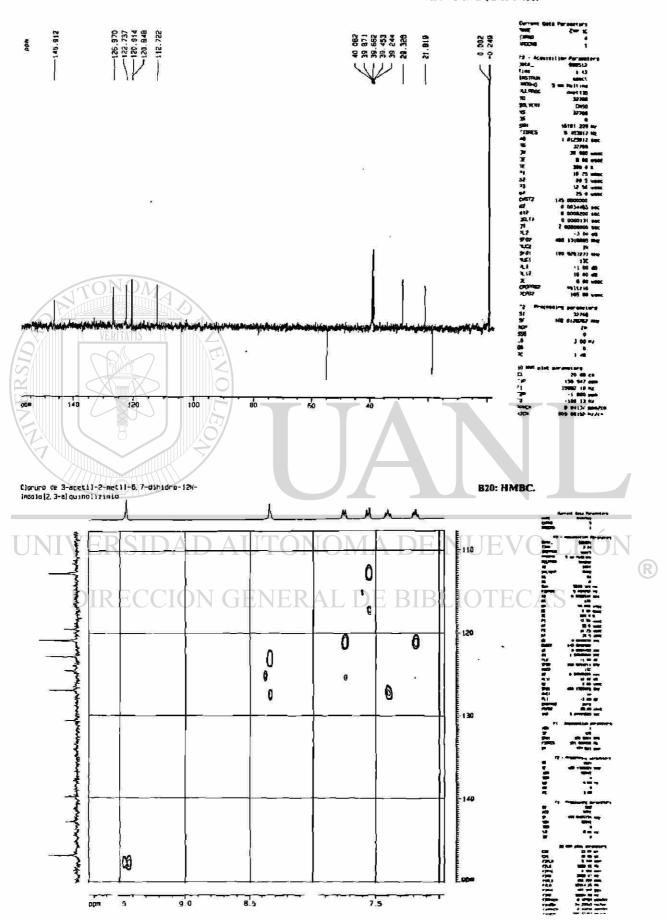


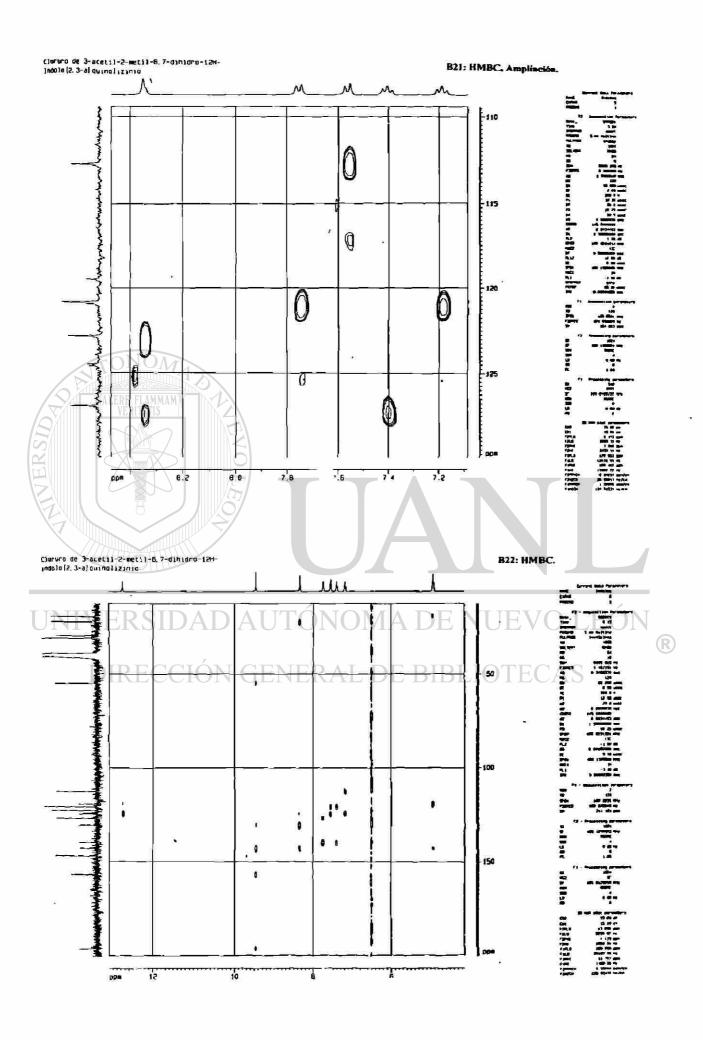


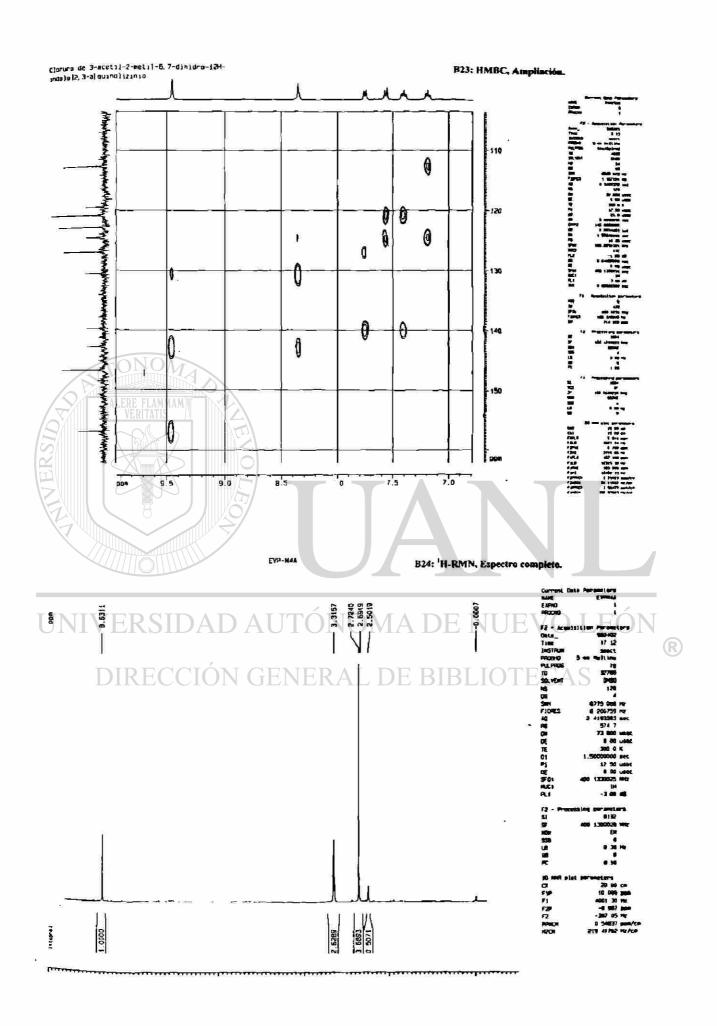


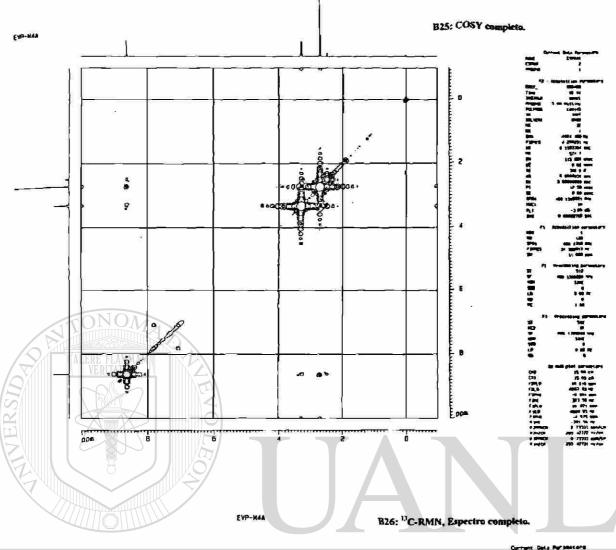


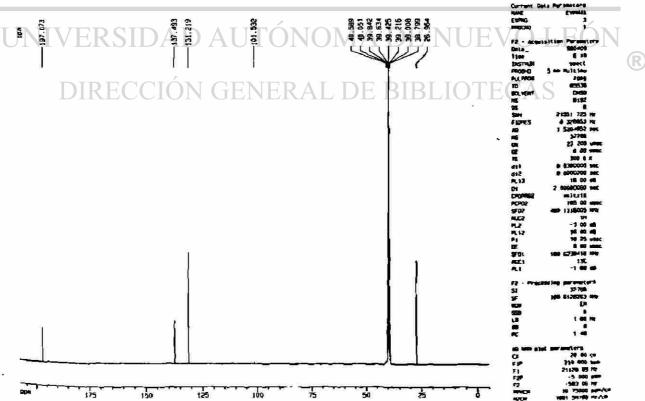


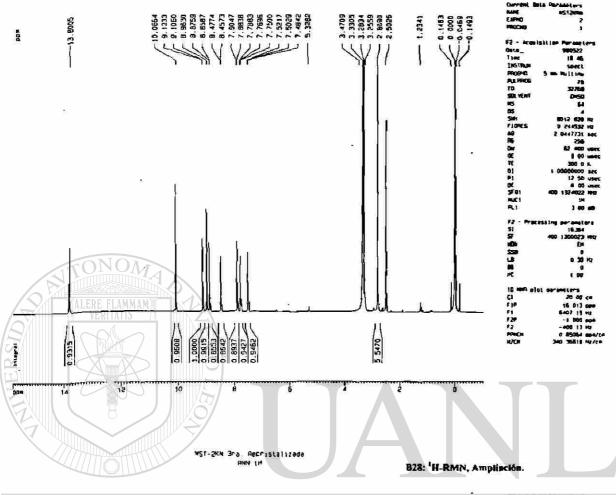


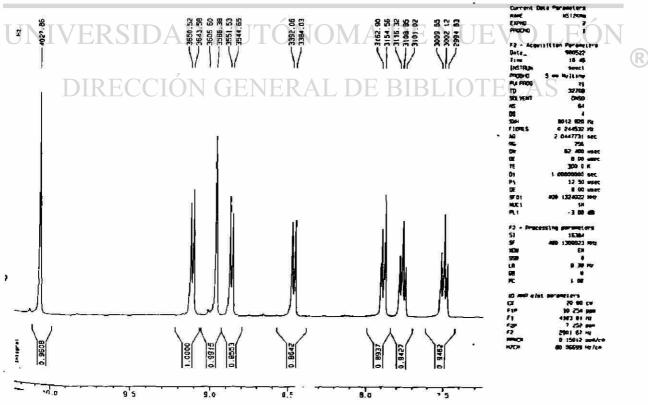


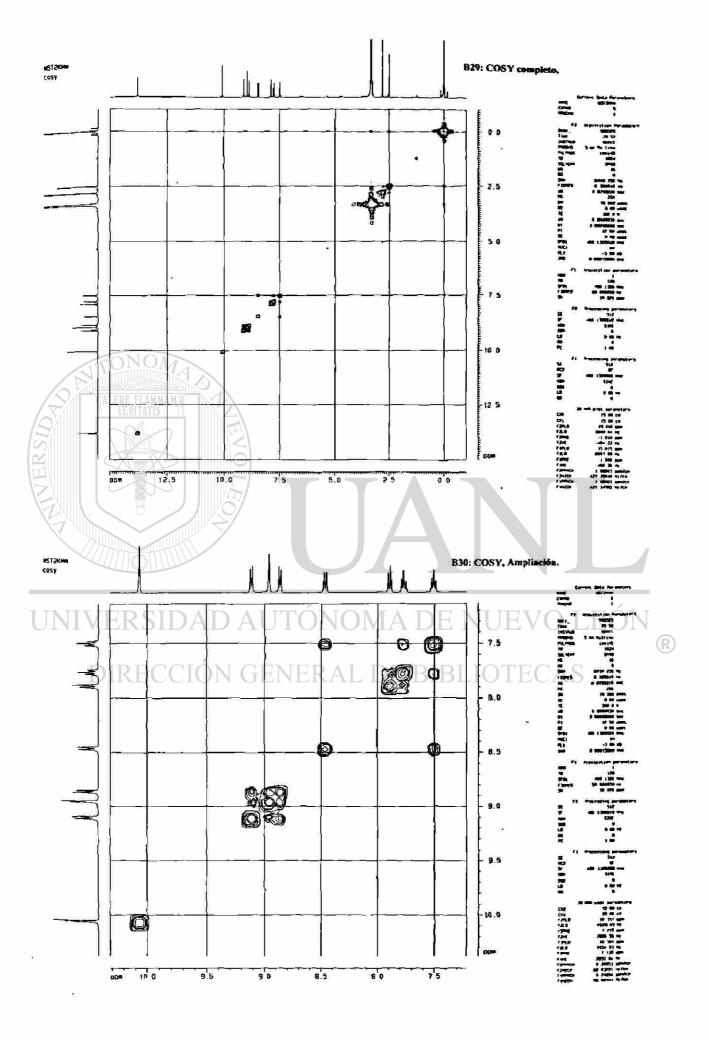


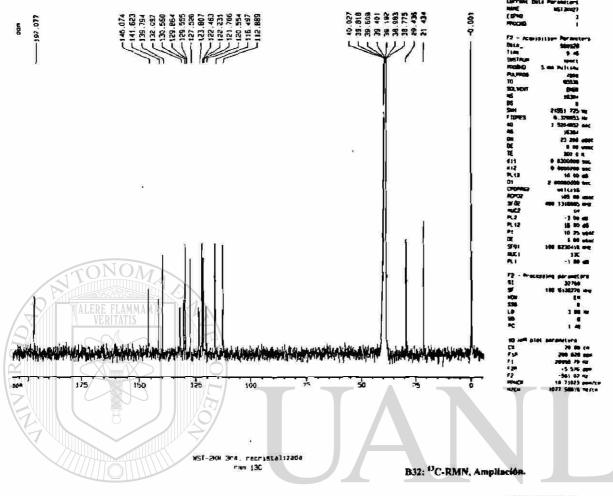


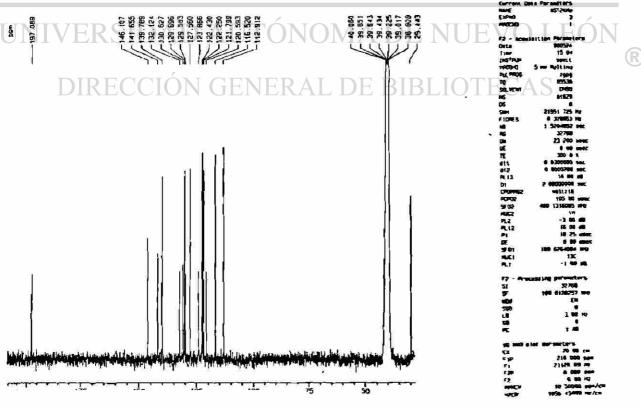


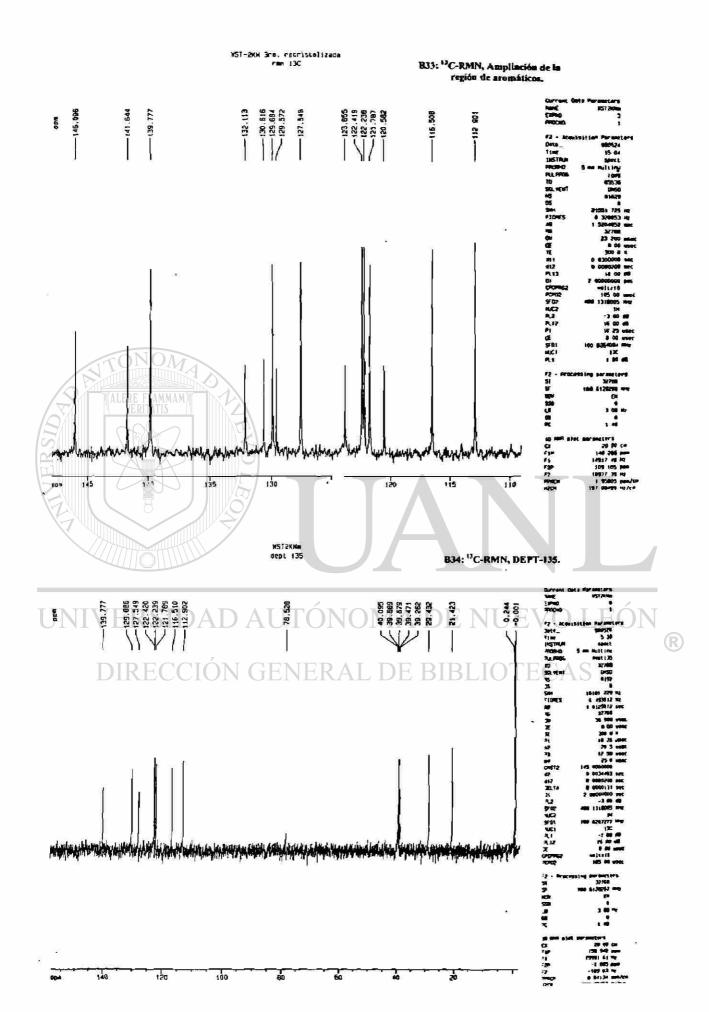




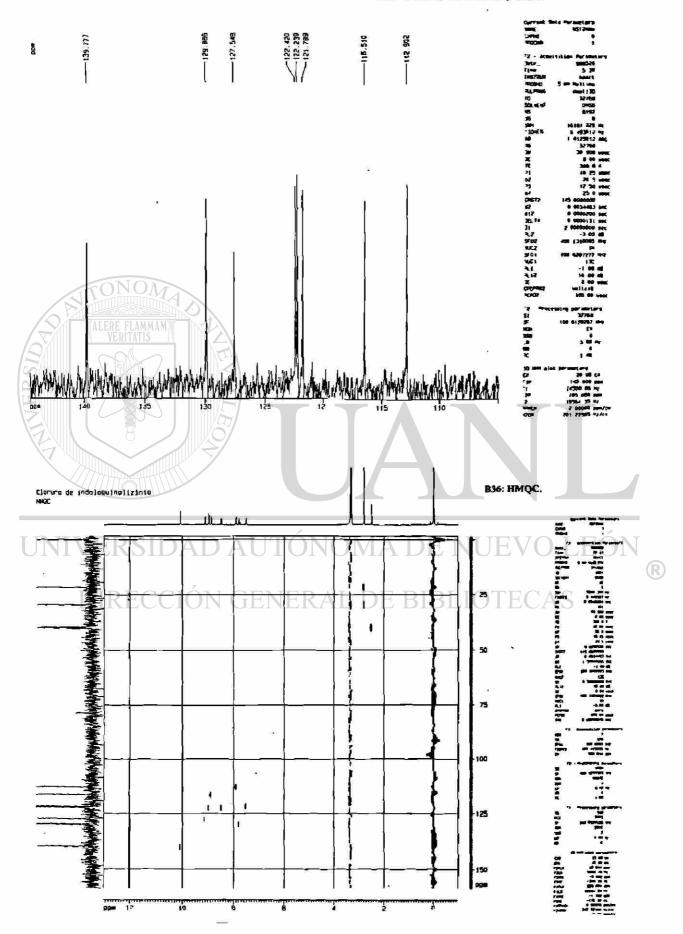


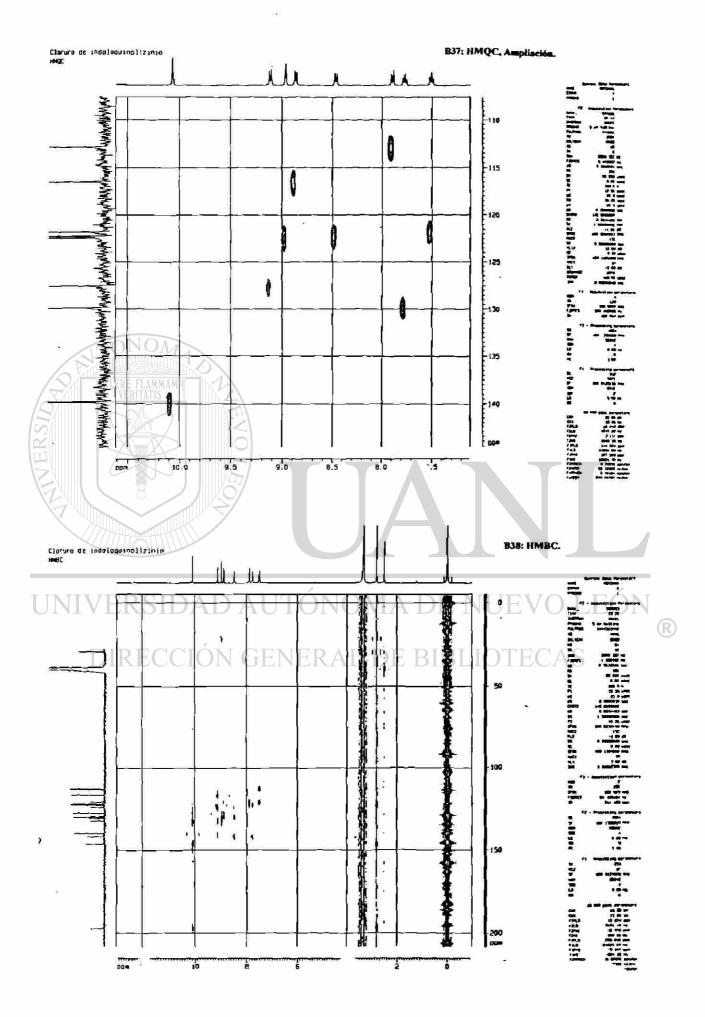


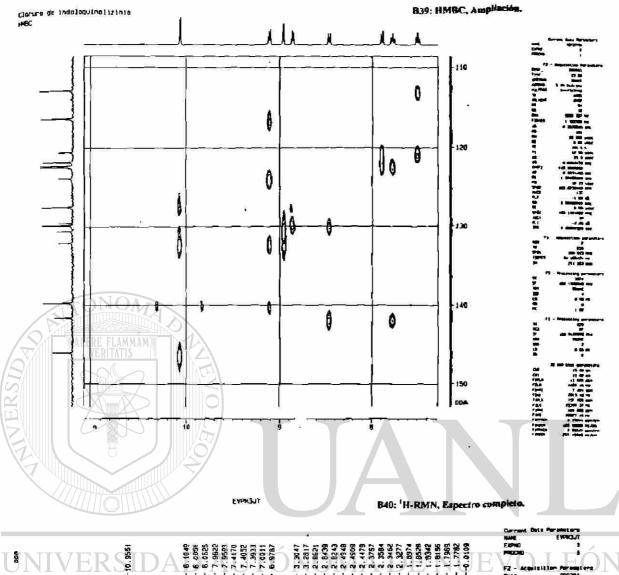


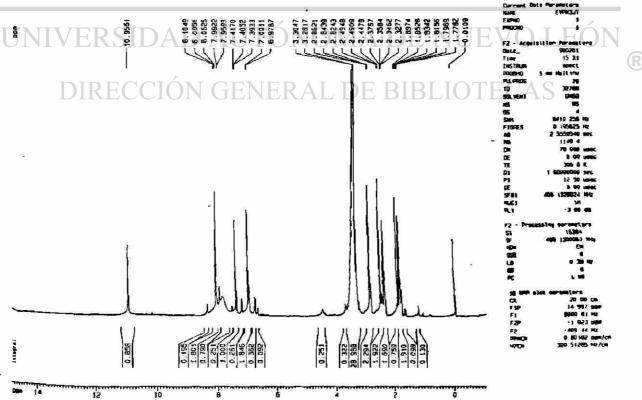


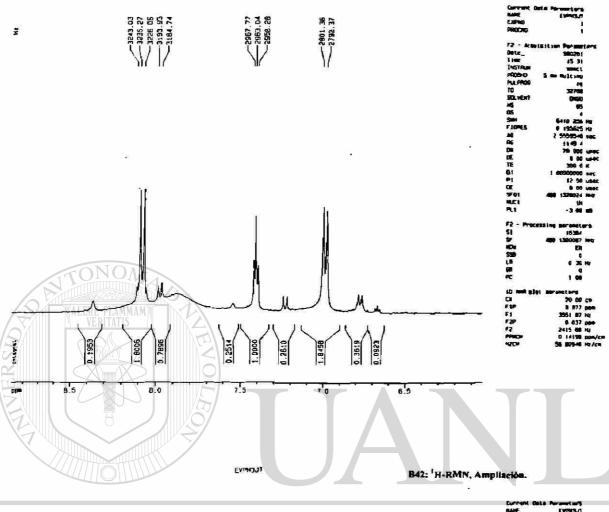
B35: 13C-RMN, DEPT-135 ampliación.

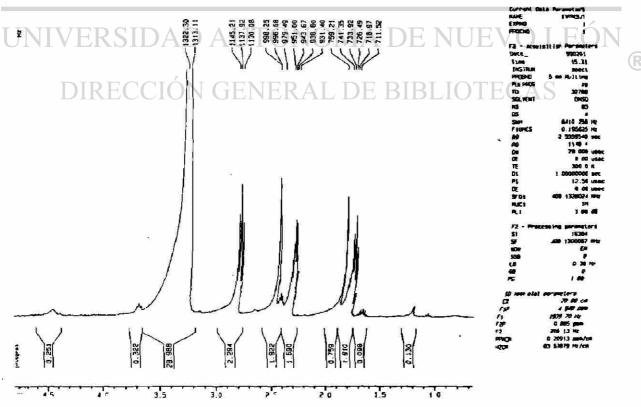


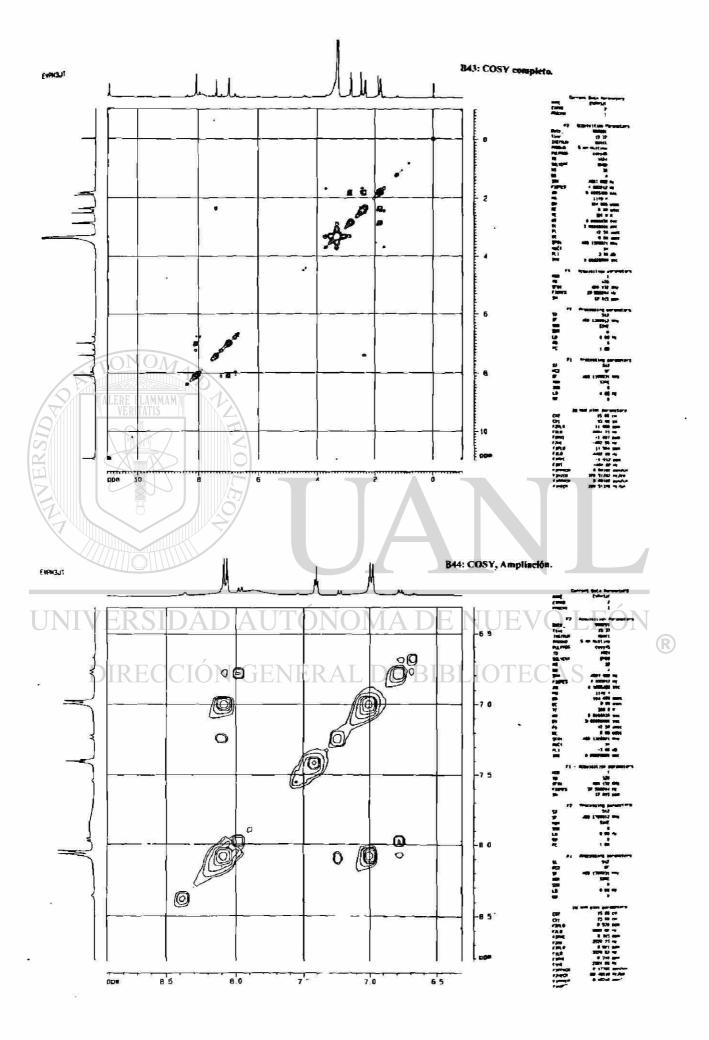


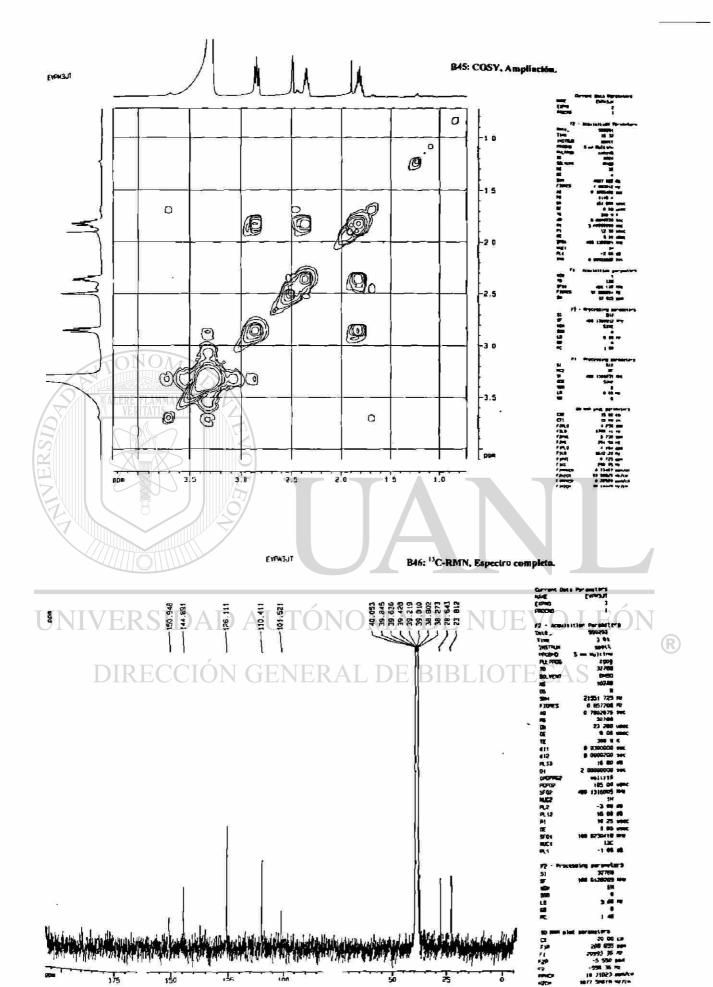










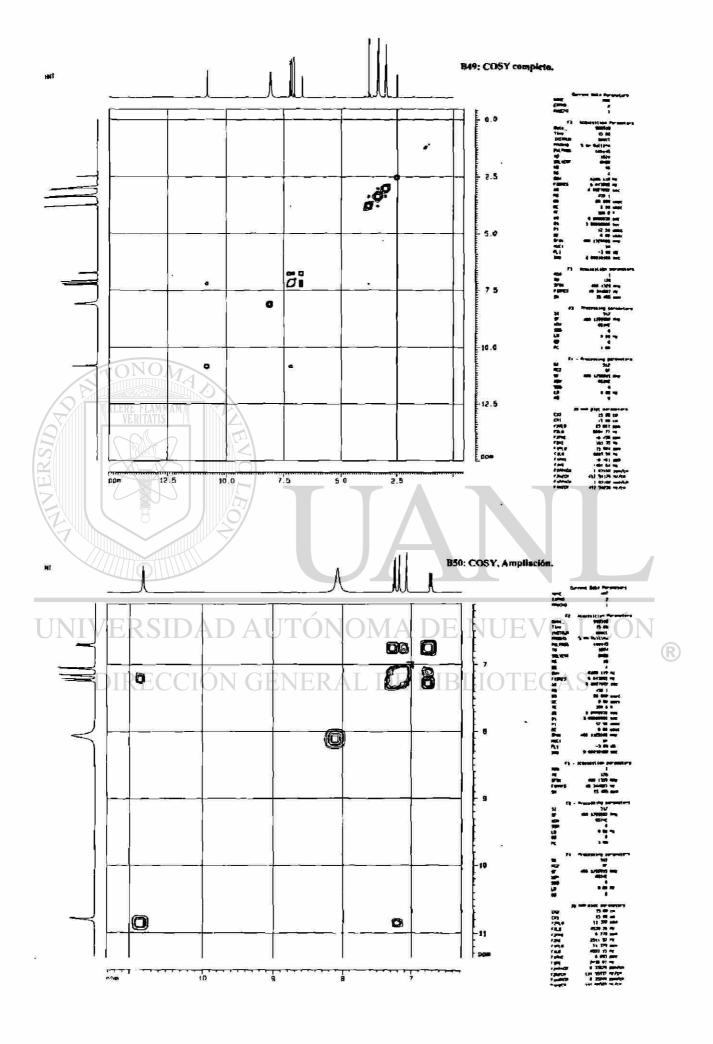


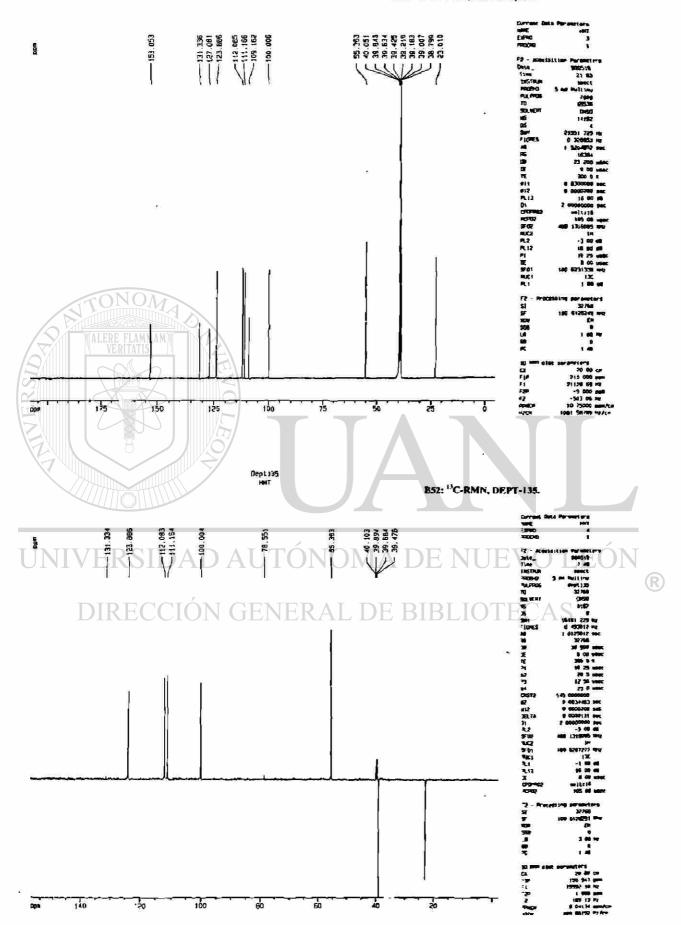
8.5

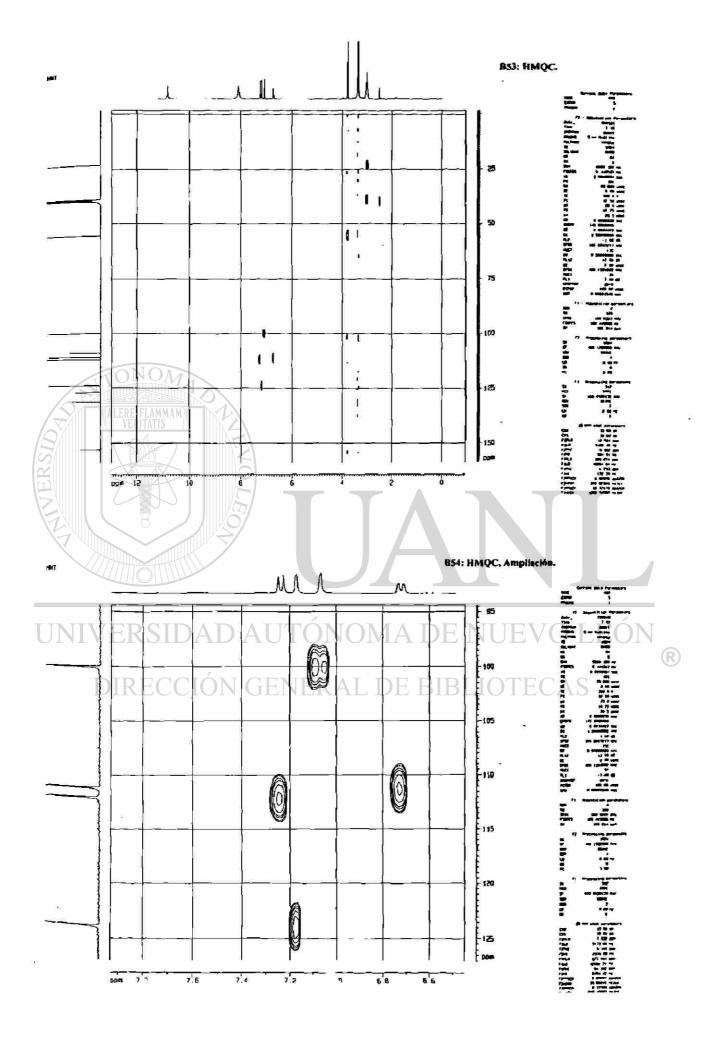
B.3

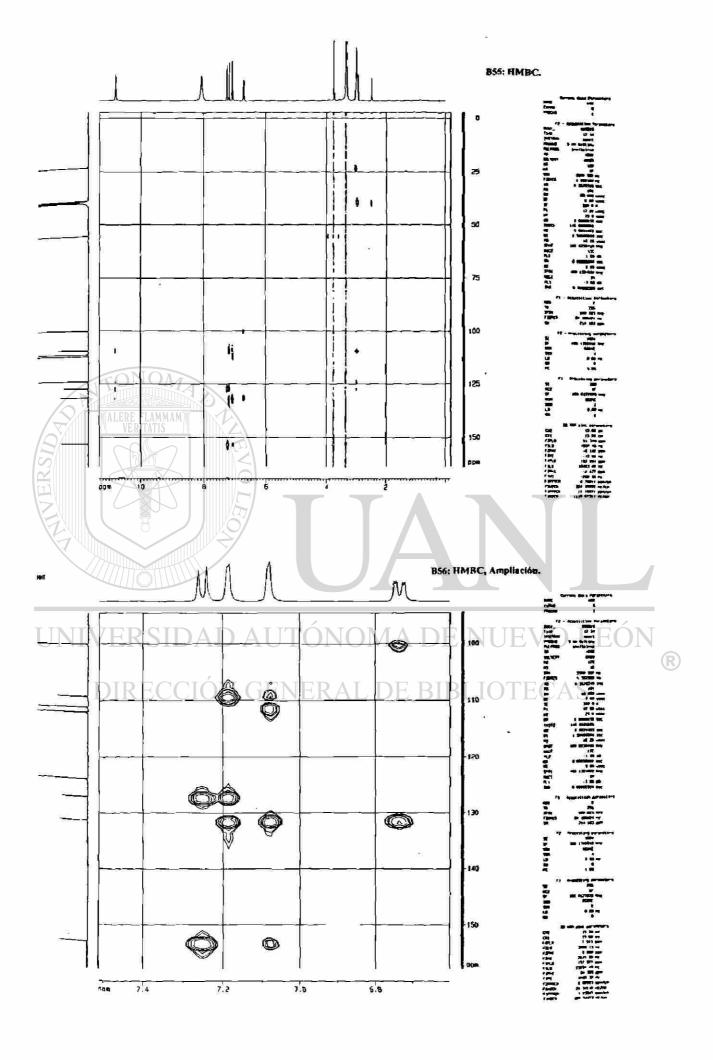
7.5

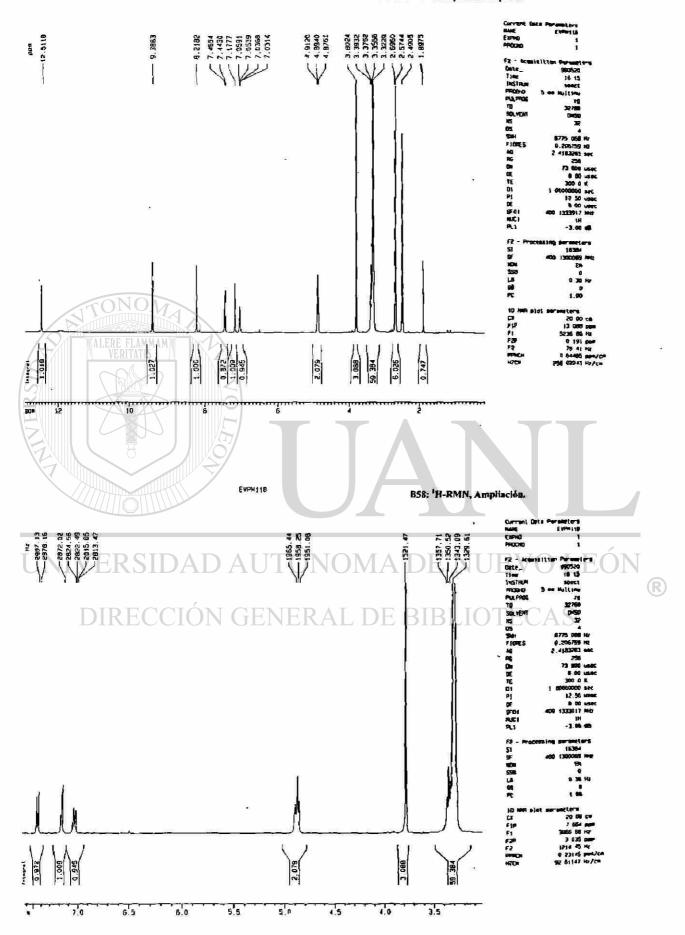
7.0

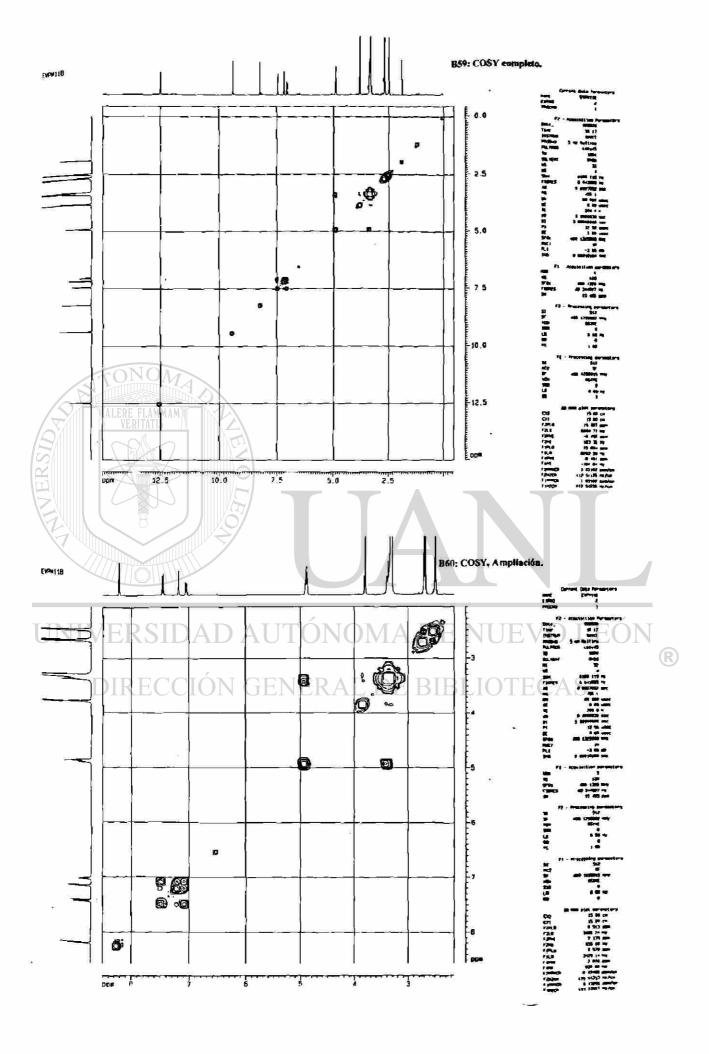


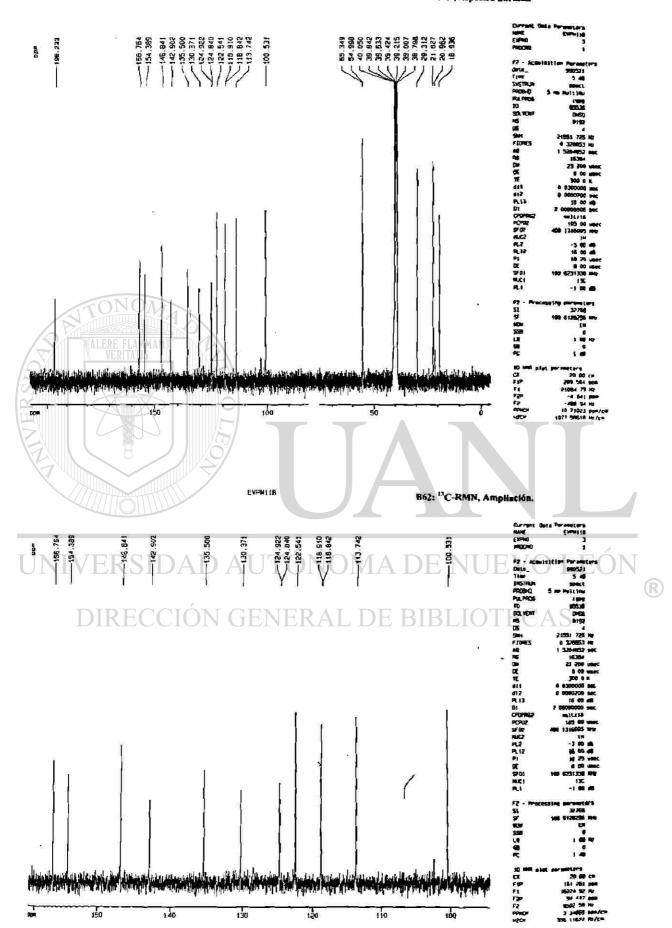




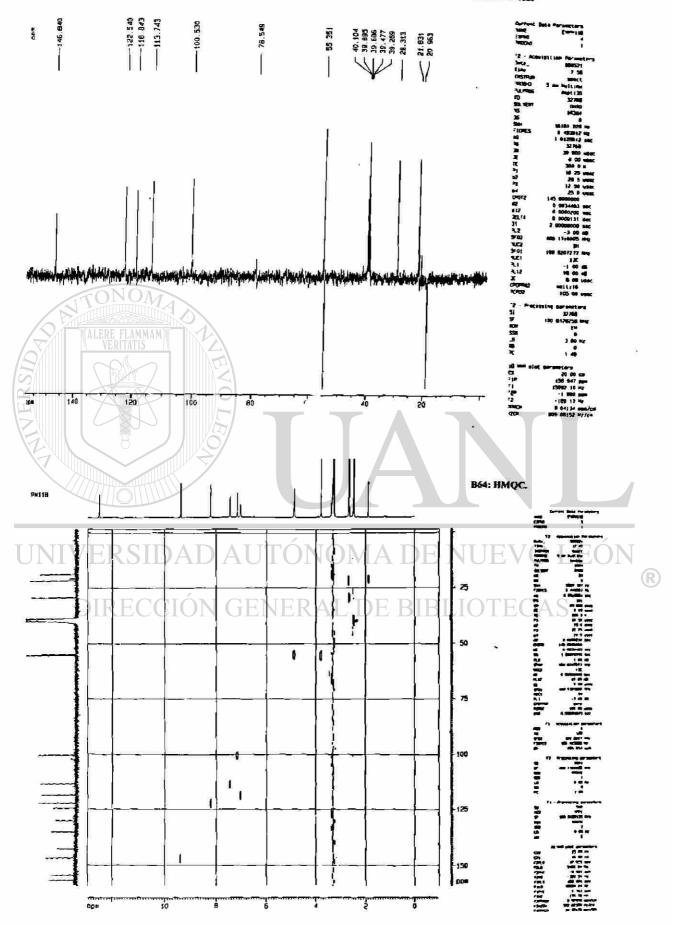


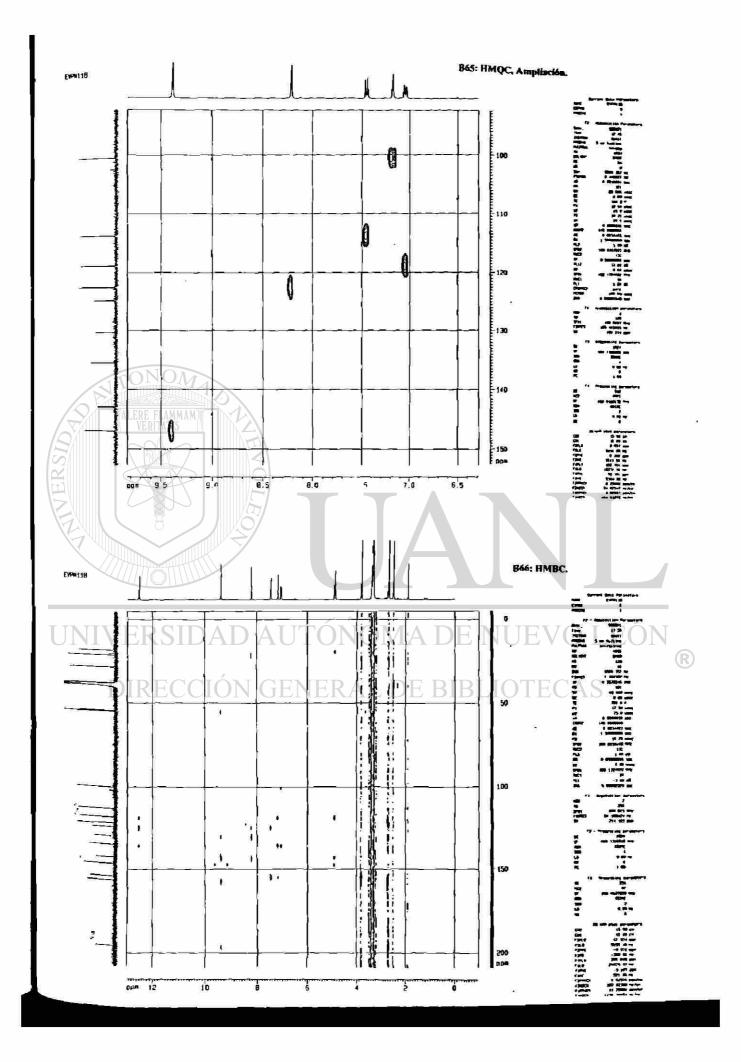


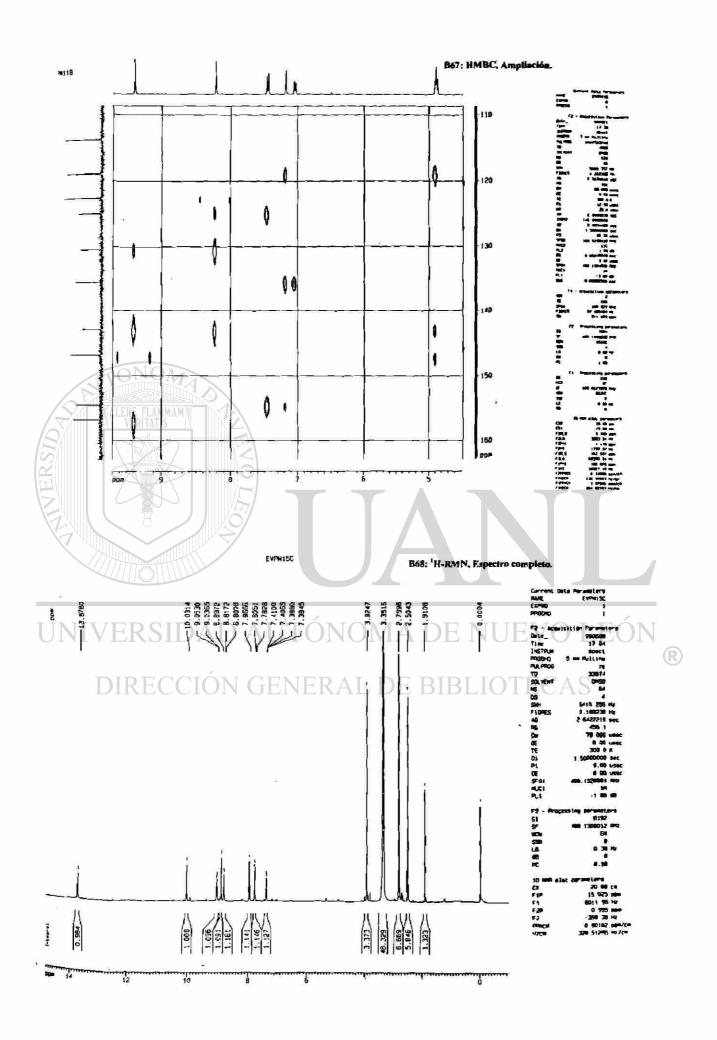


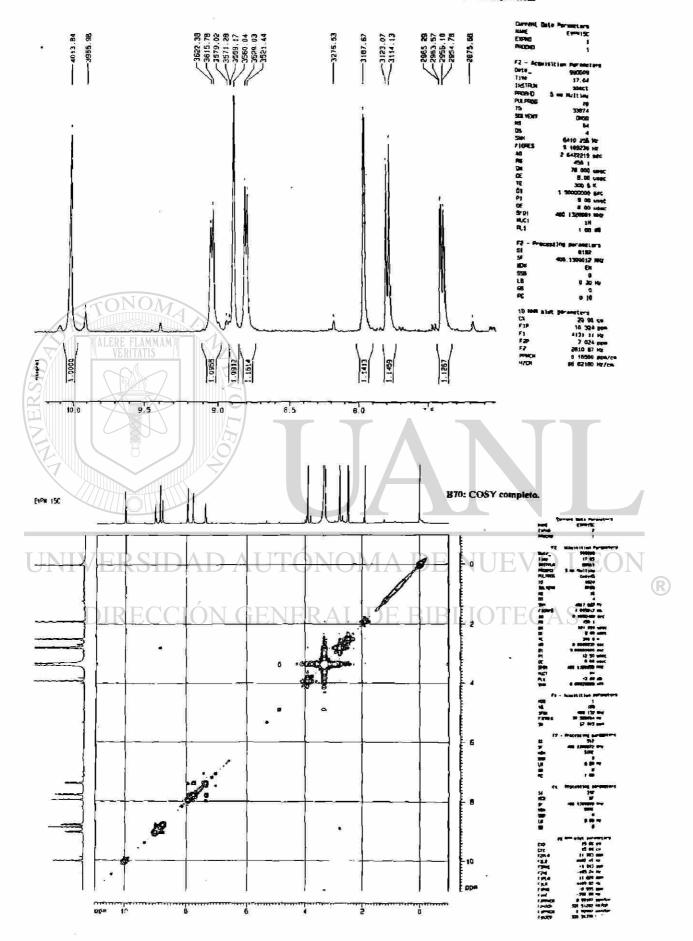


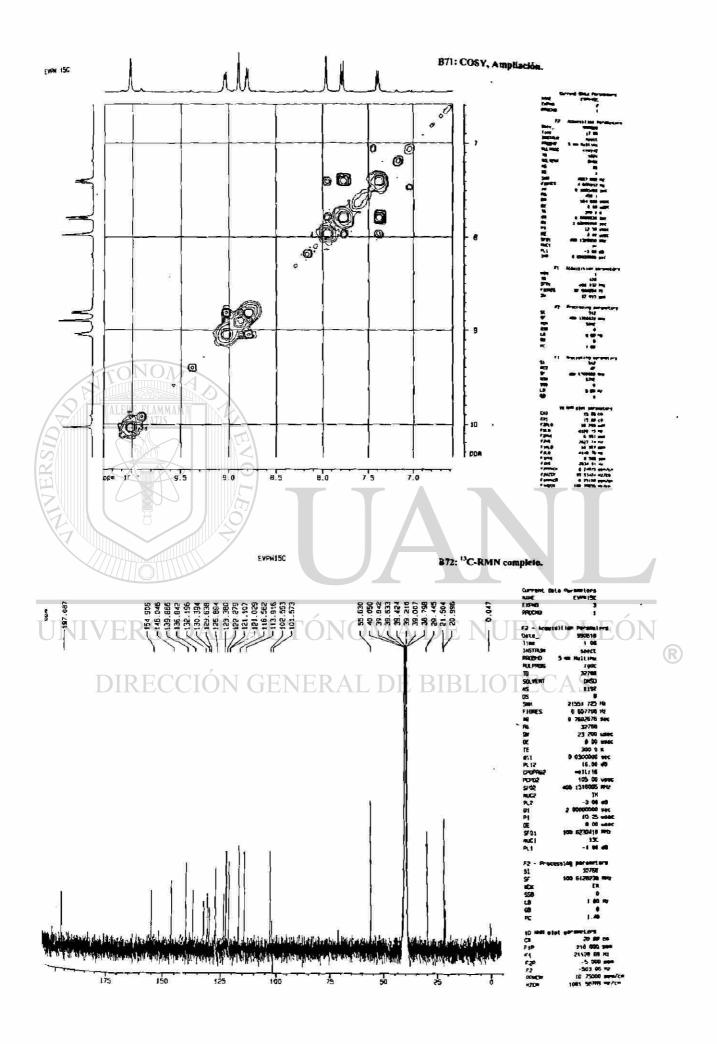
B63: DEPT-135.

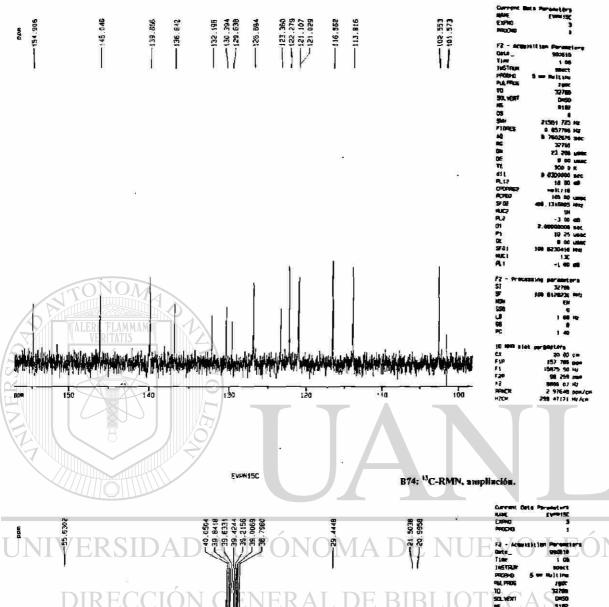


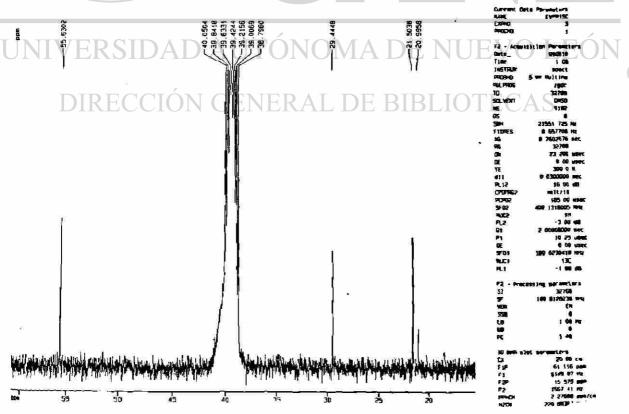


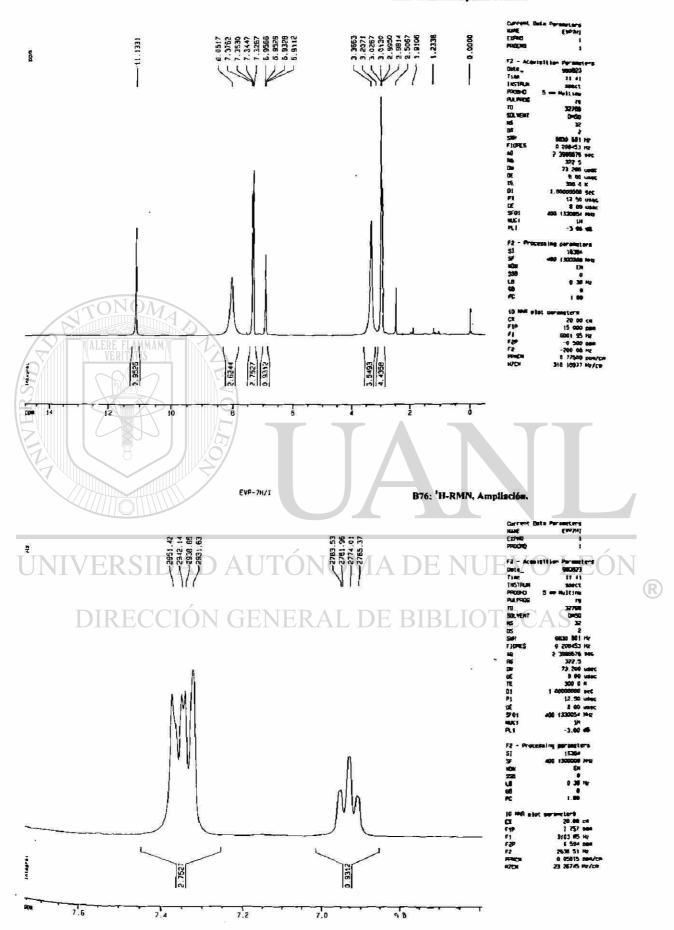


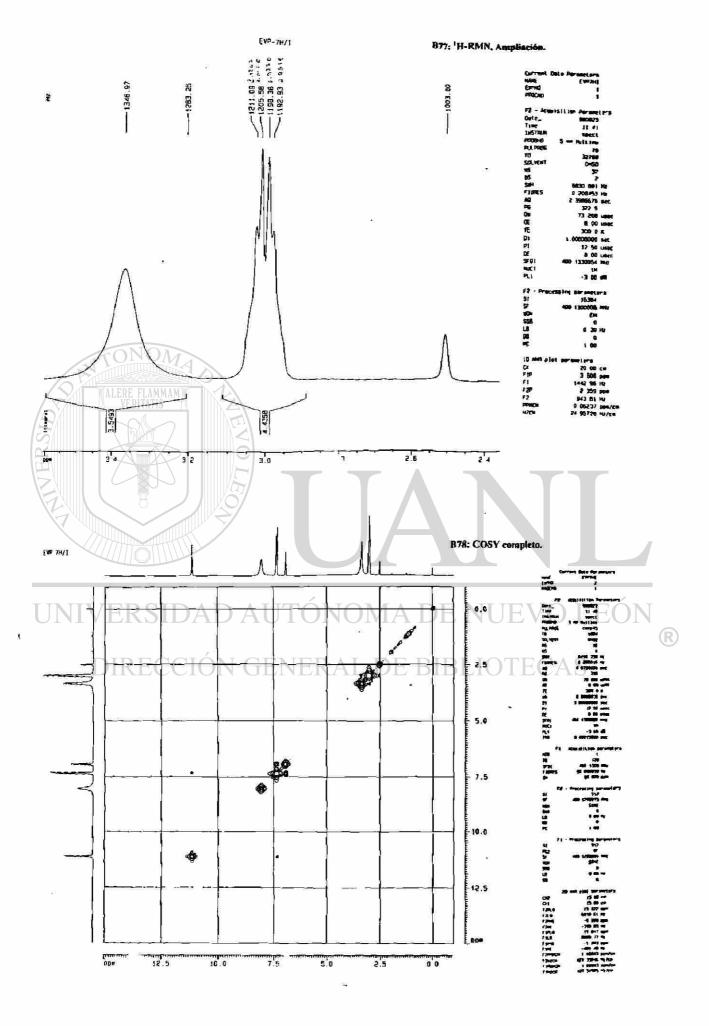


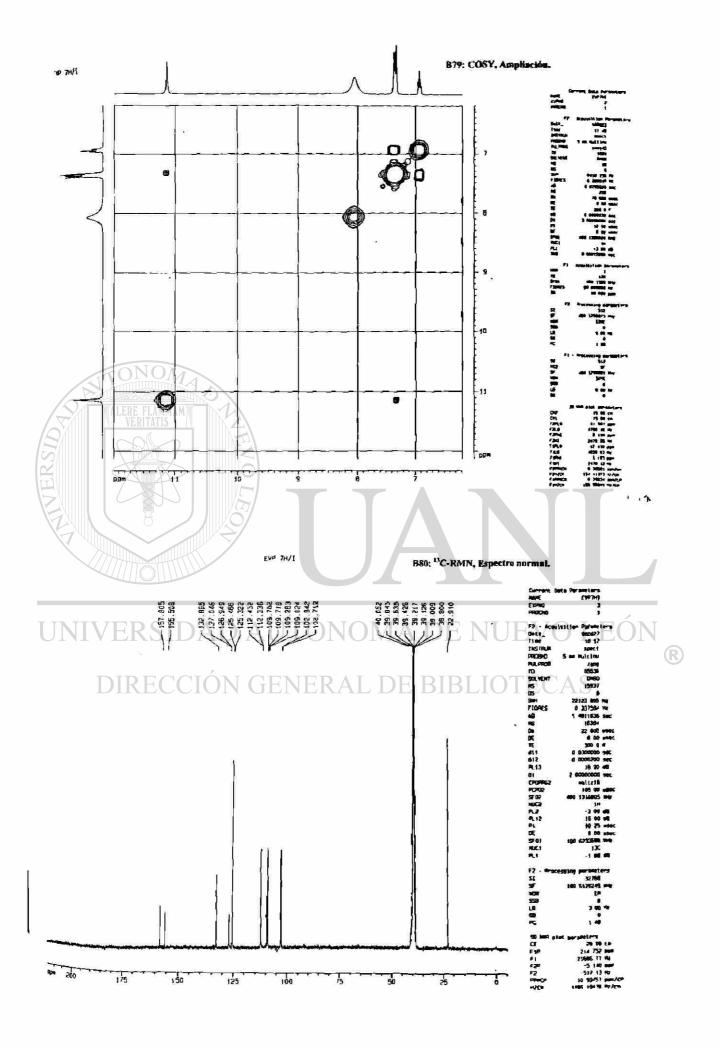




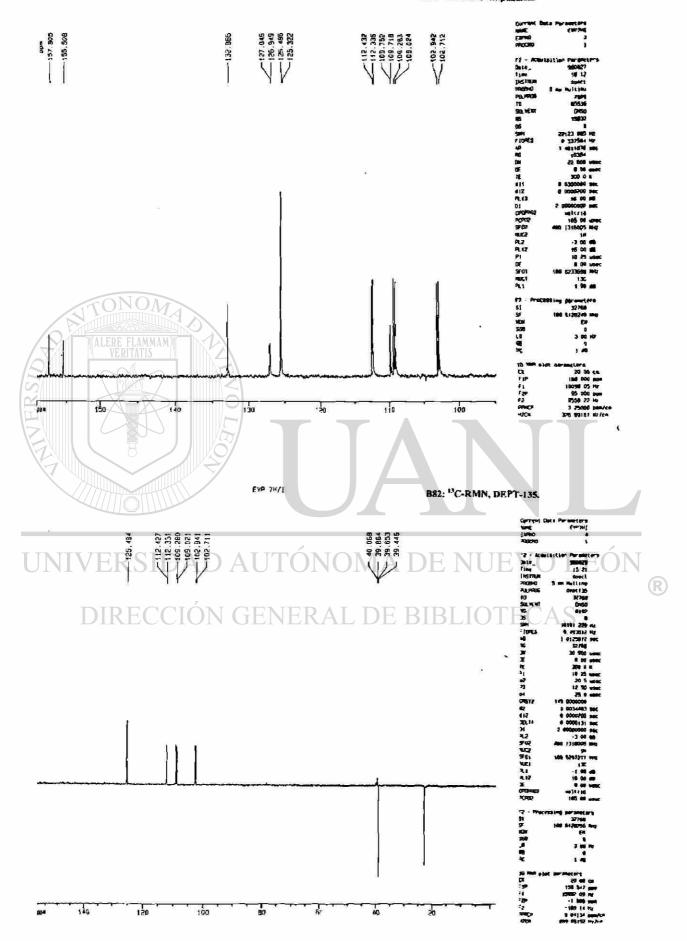


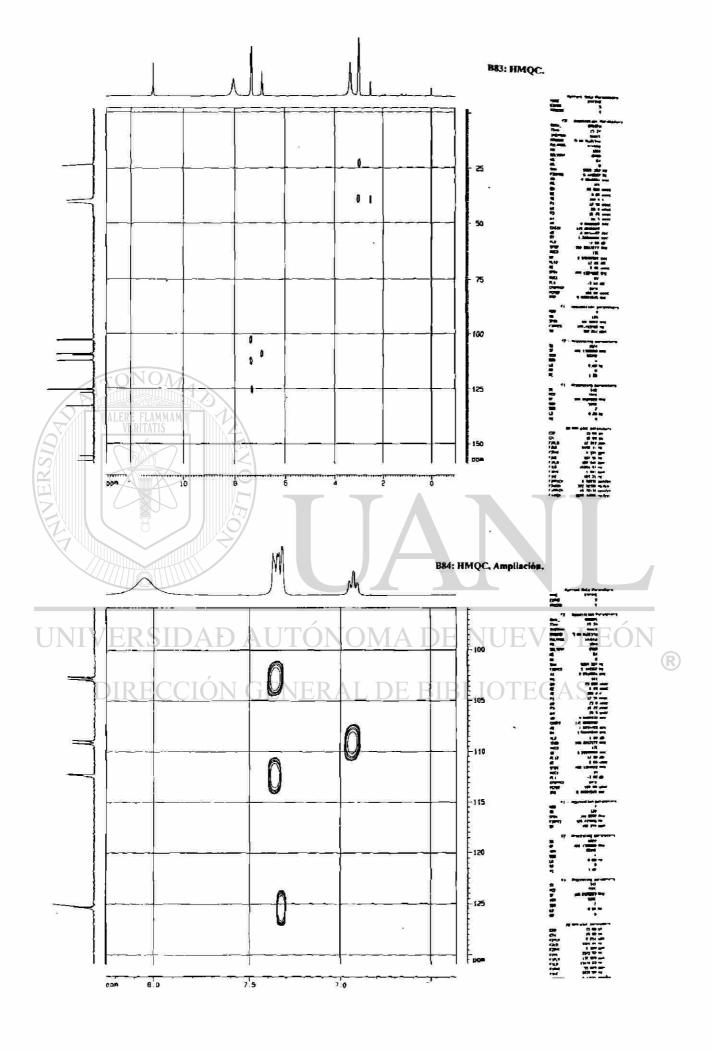


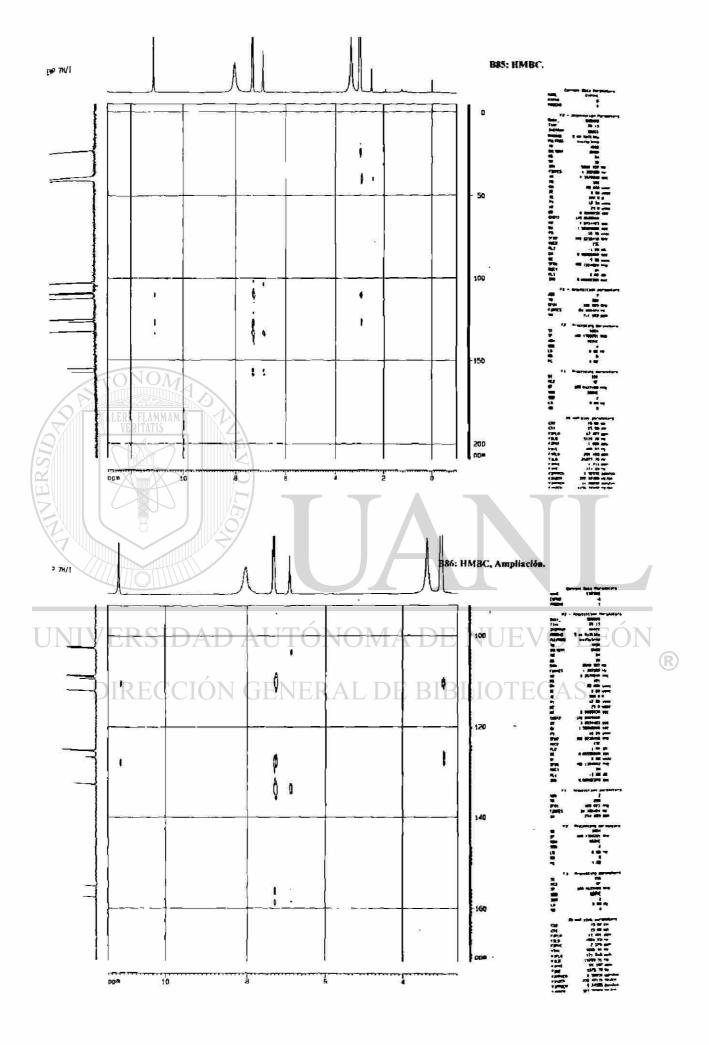


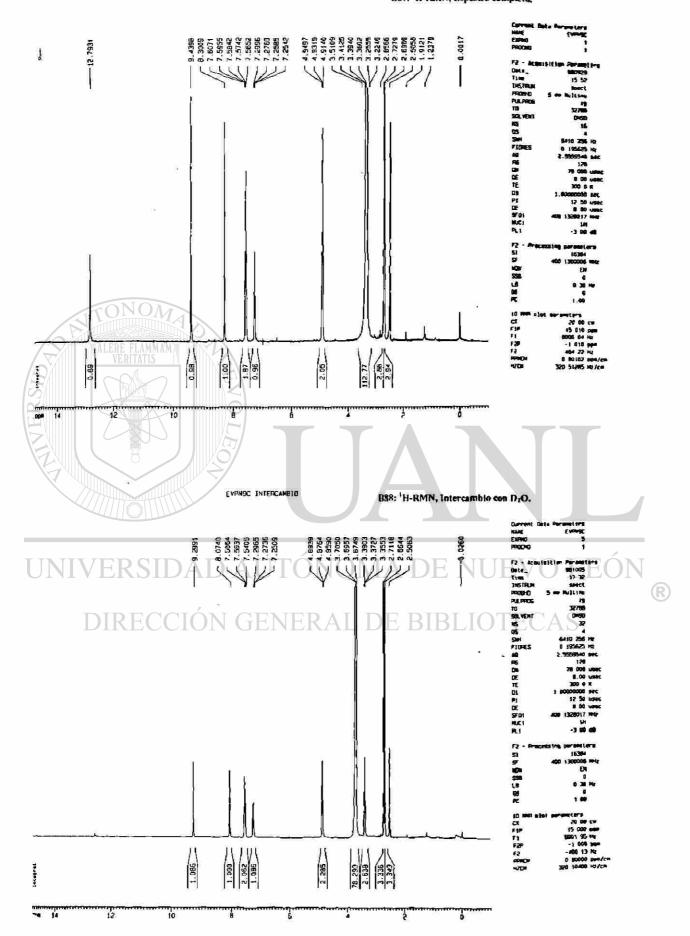


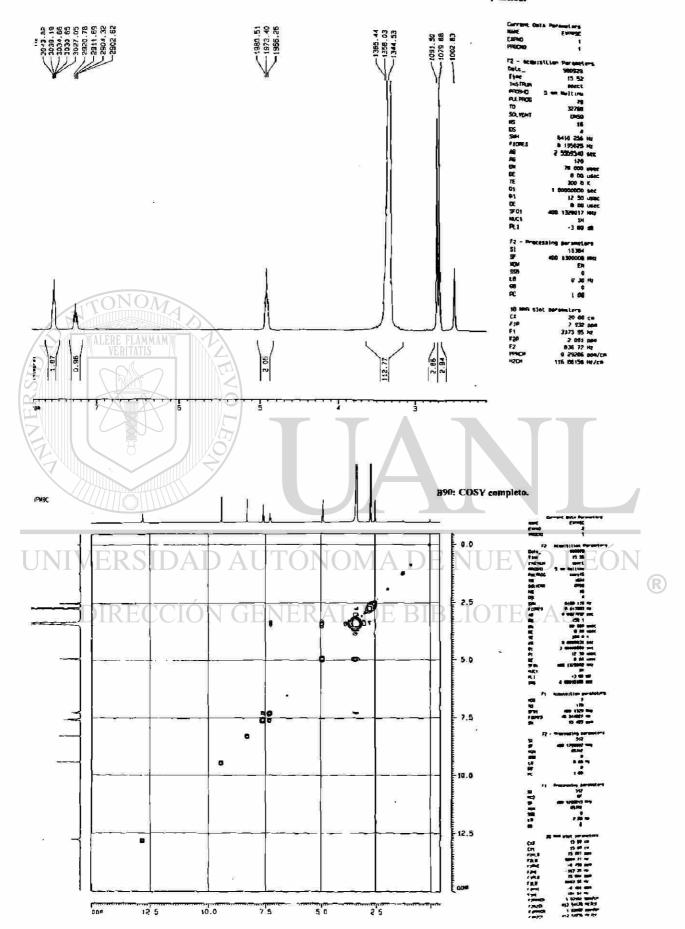
B81: 13C-RMN, Ampliación.

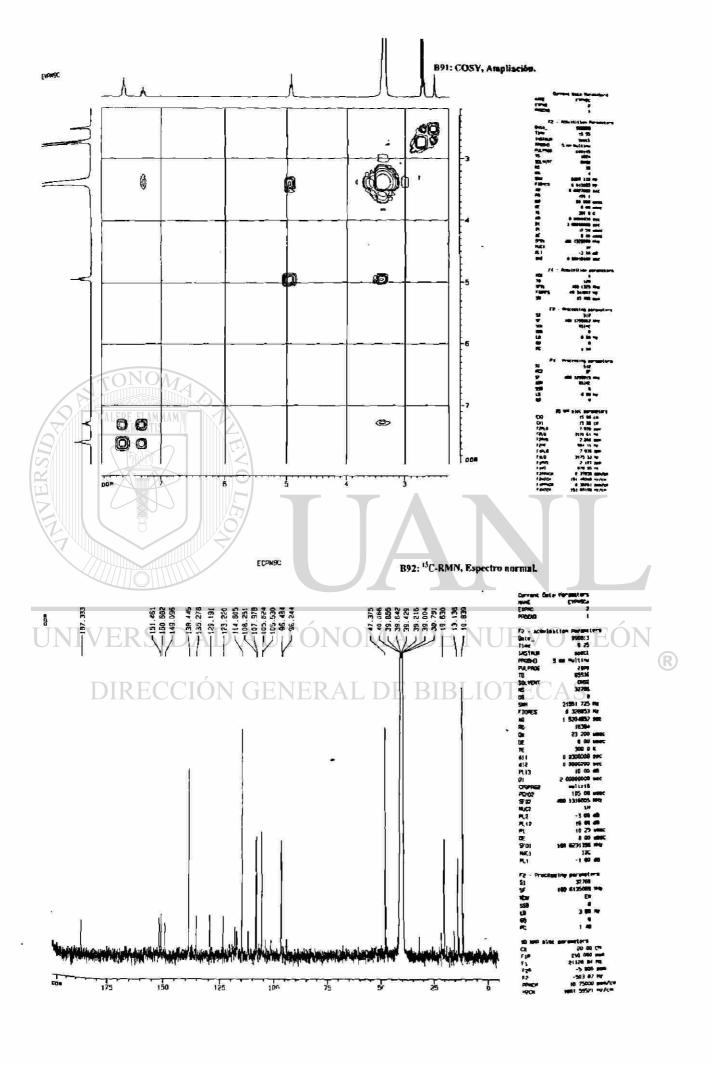












150

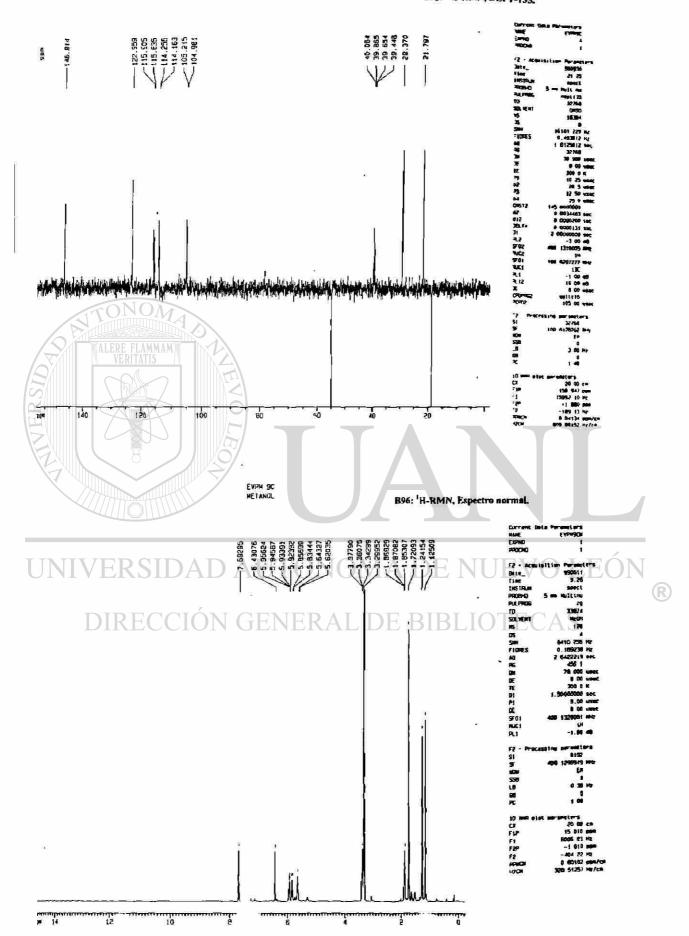
140

130

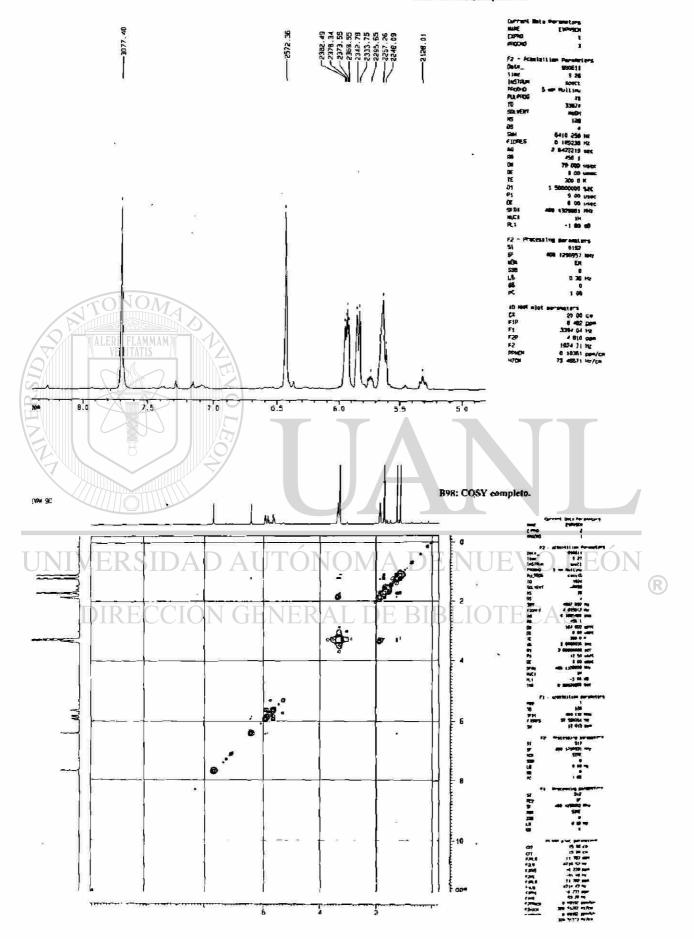
150

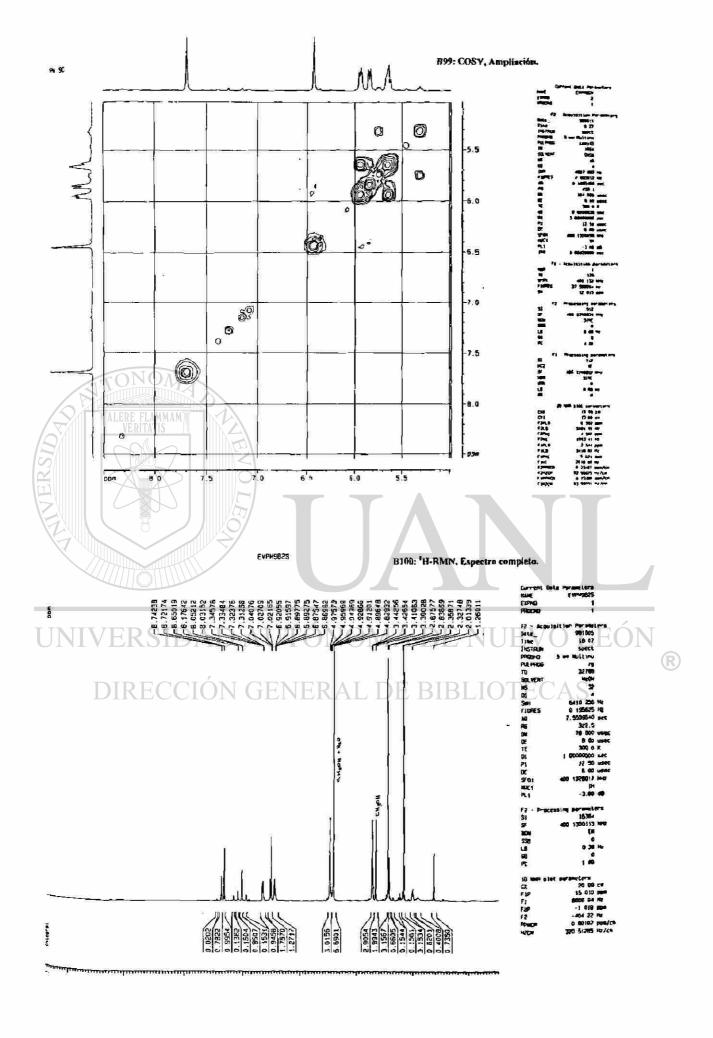
110

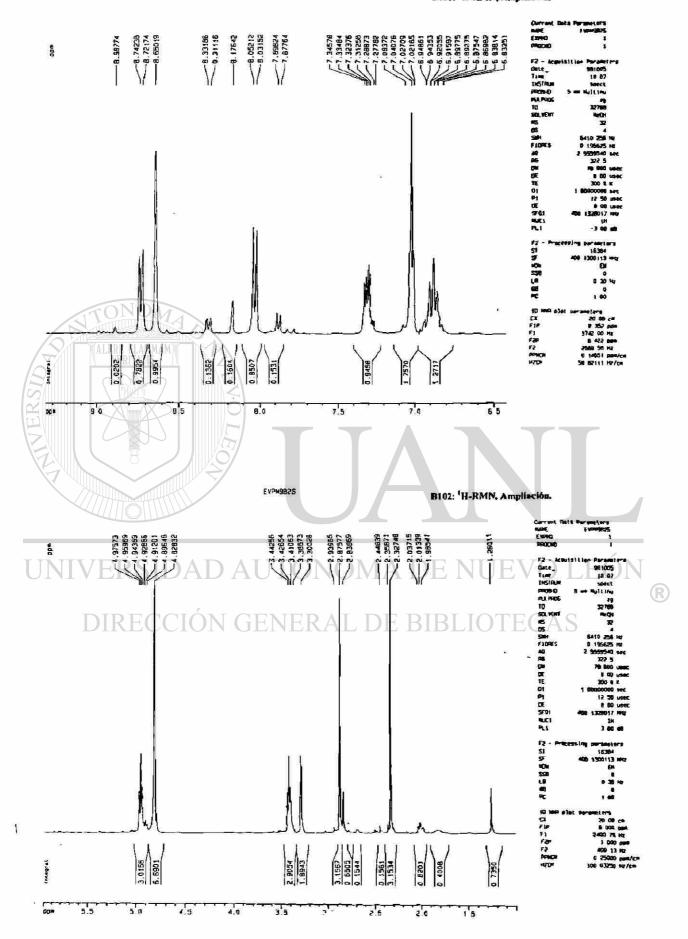
10 W

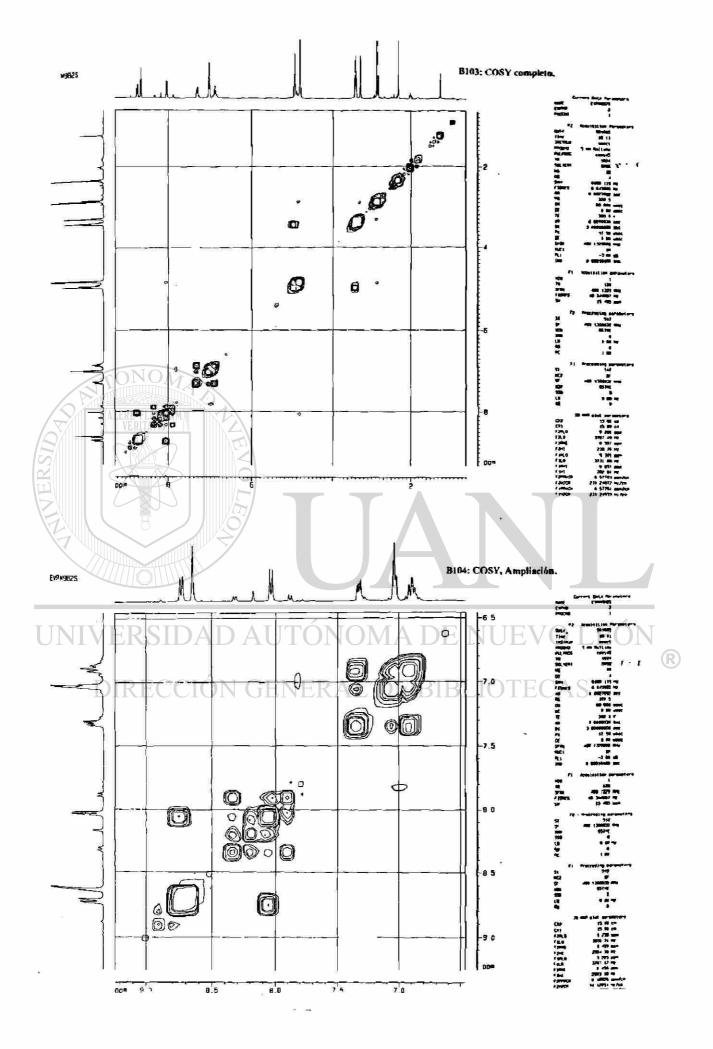


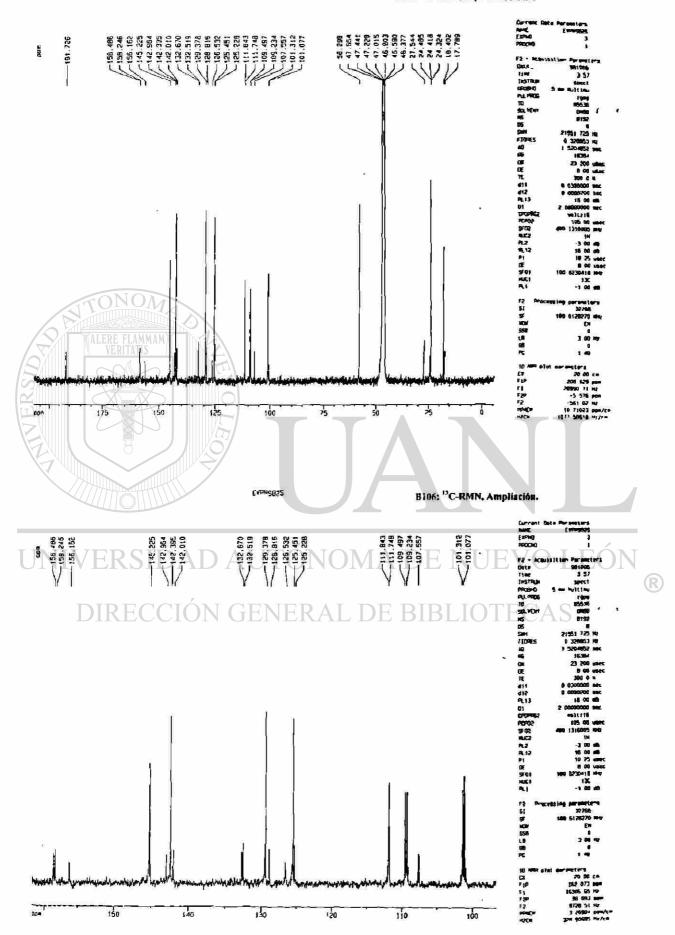
B97: 'H-RMN, Ampliación.

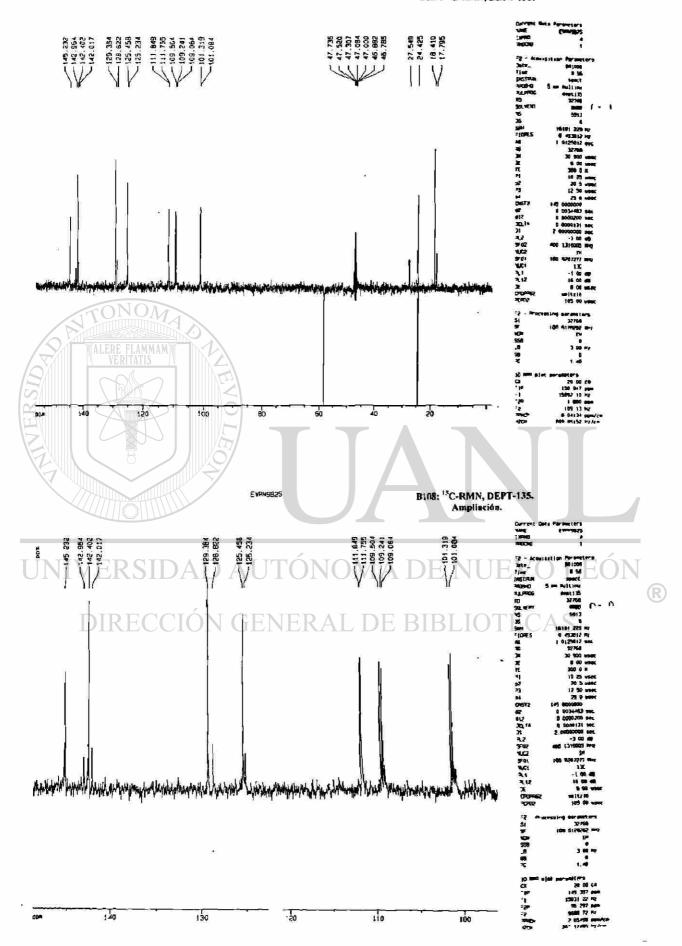


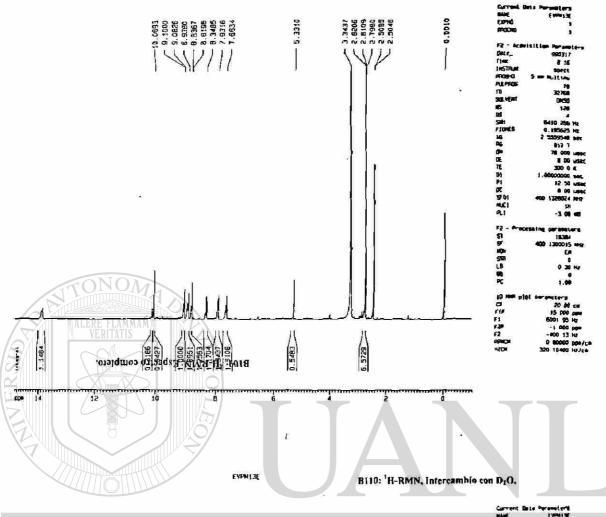


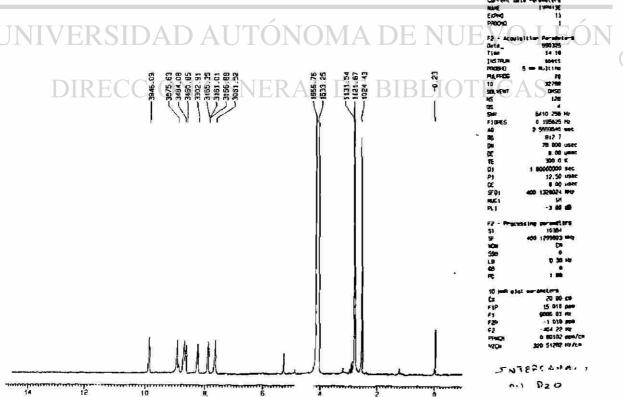


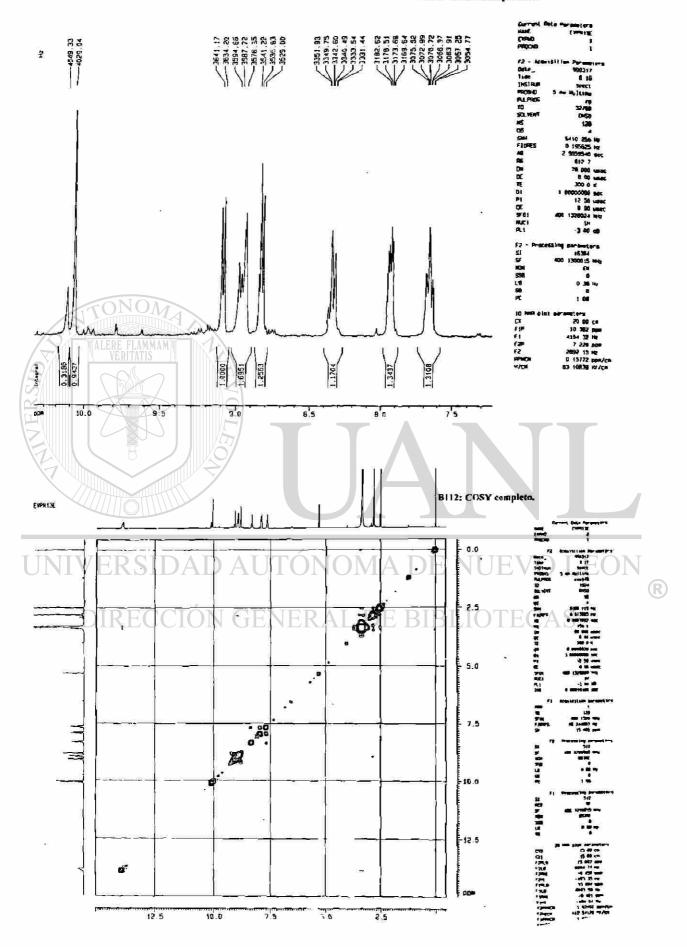


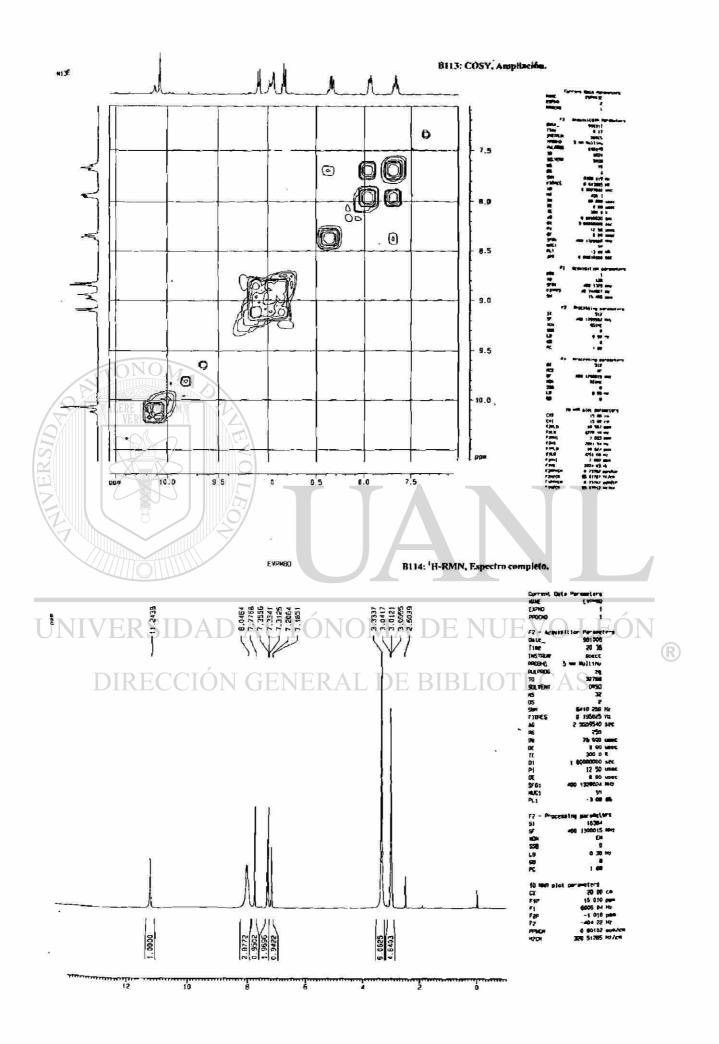


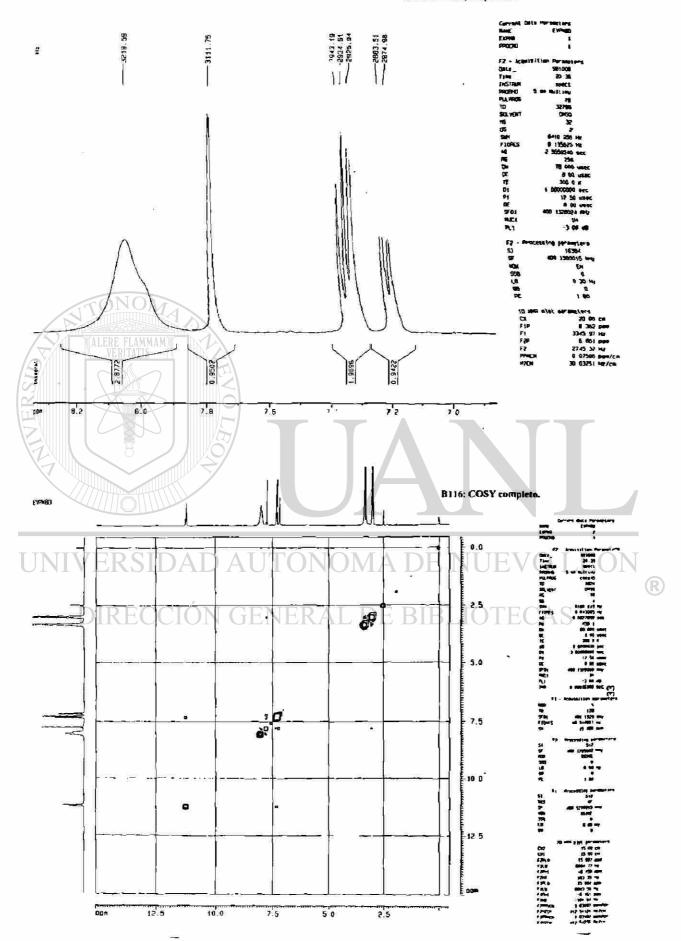


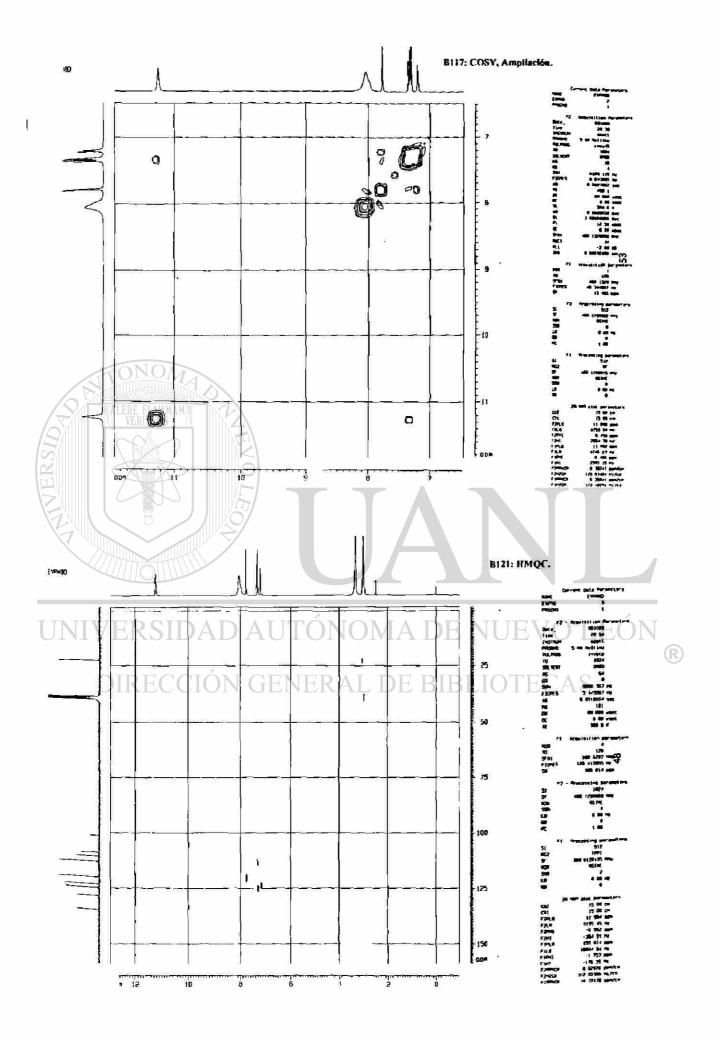


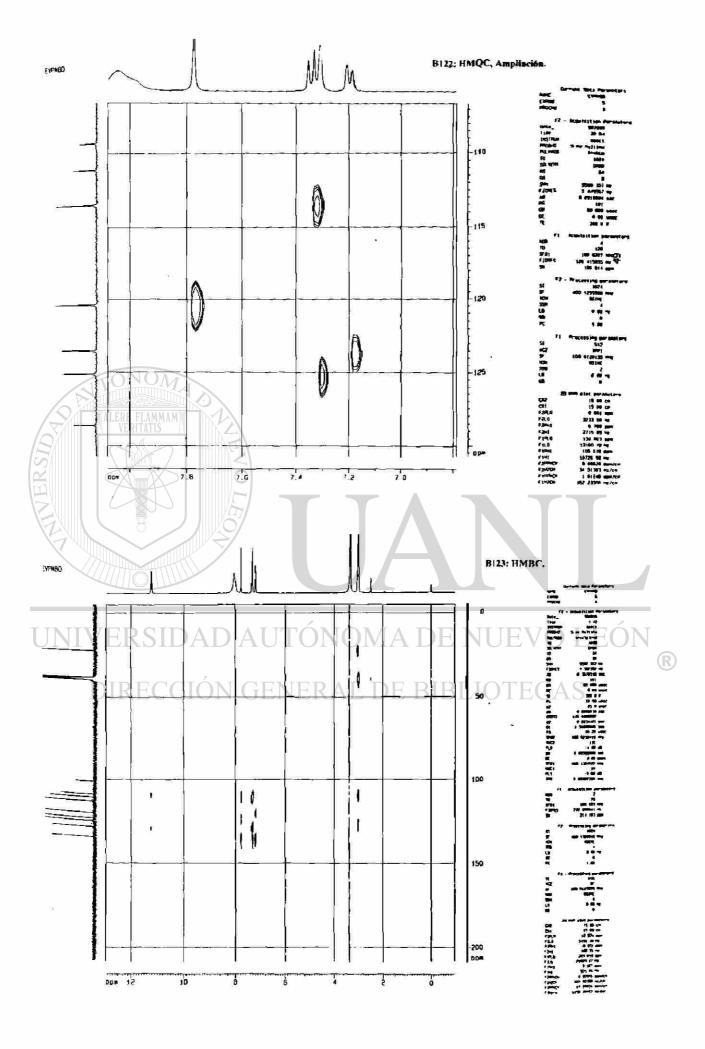


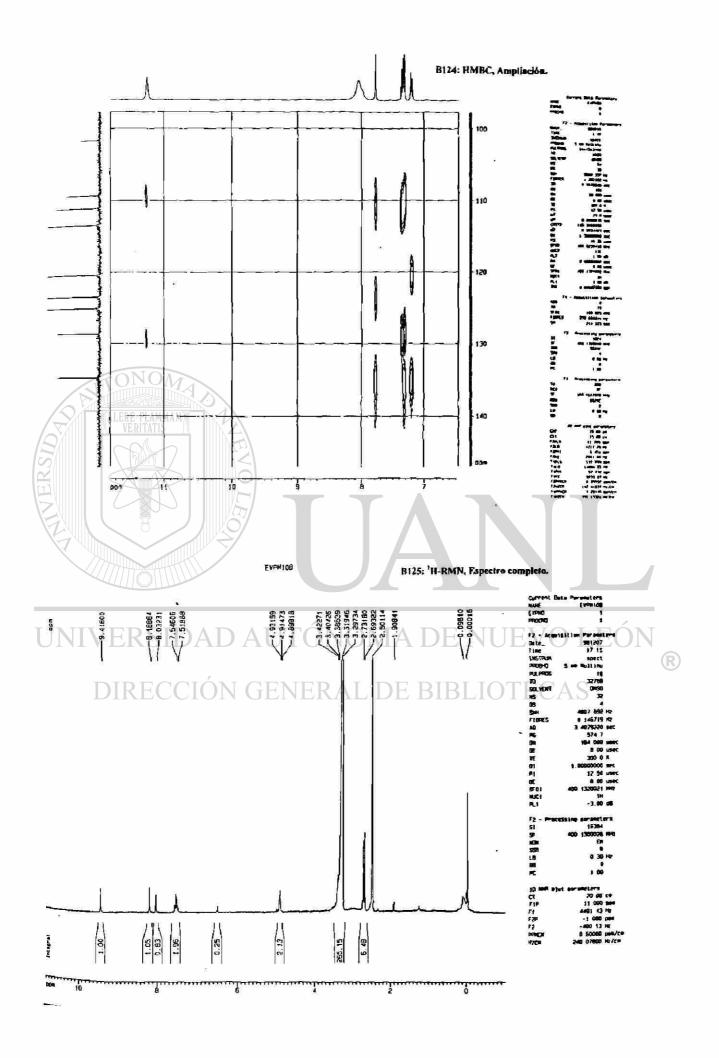


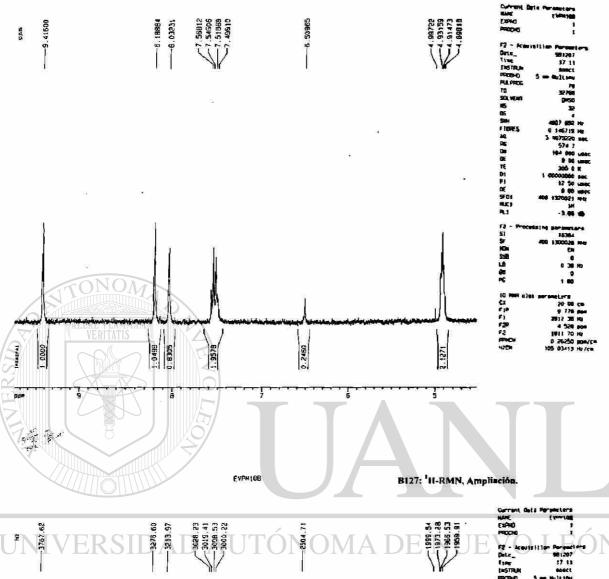


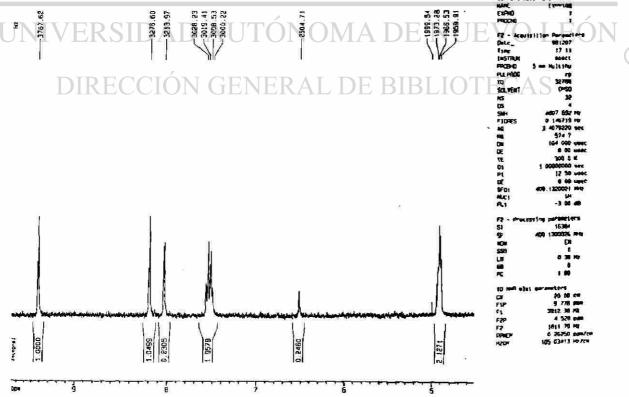


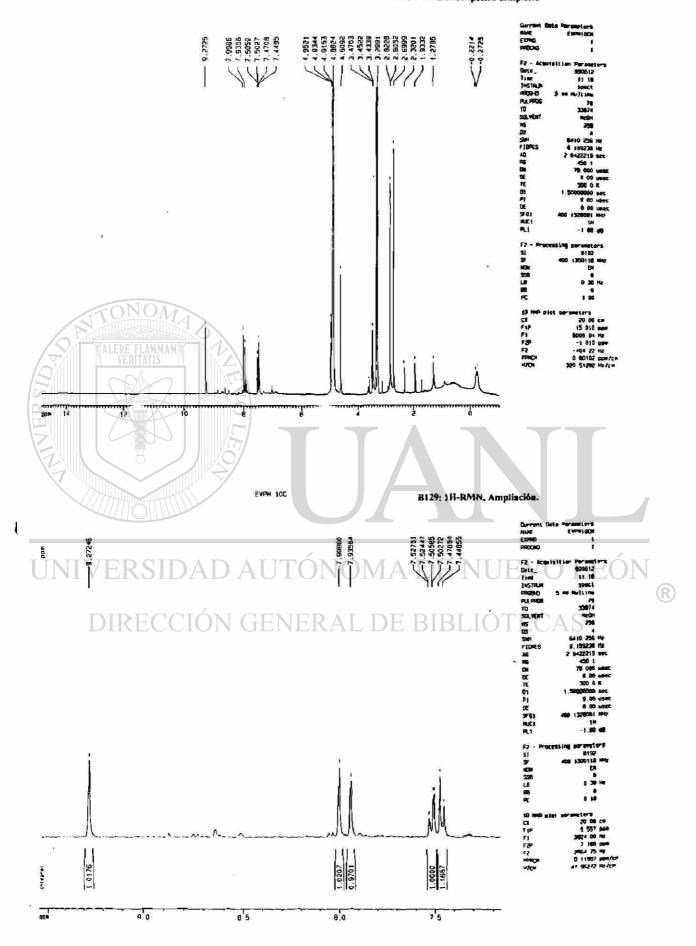


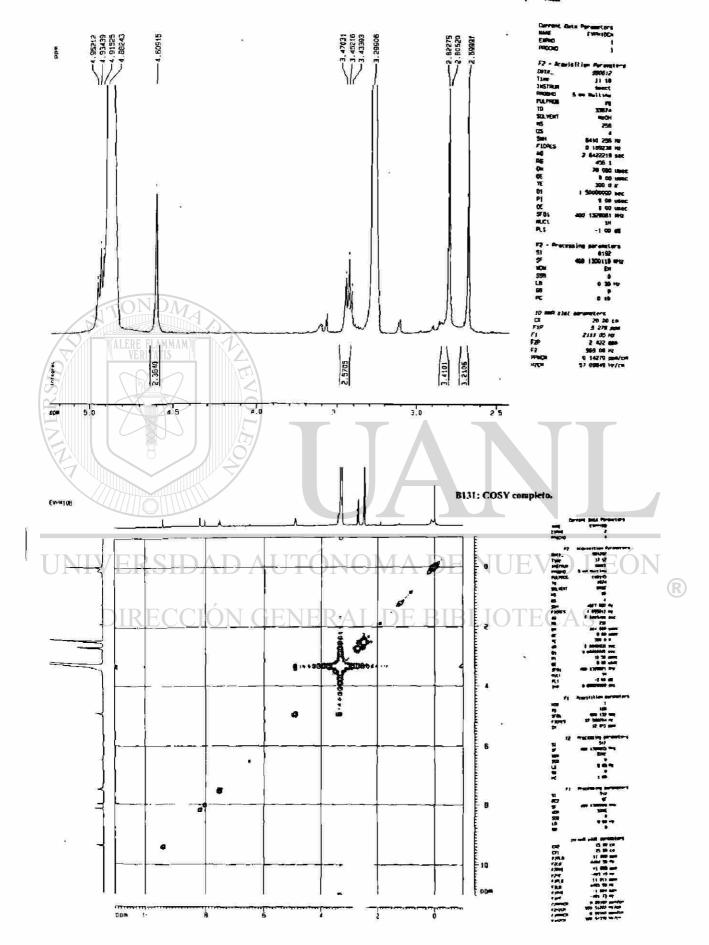


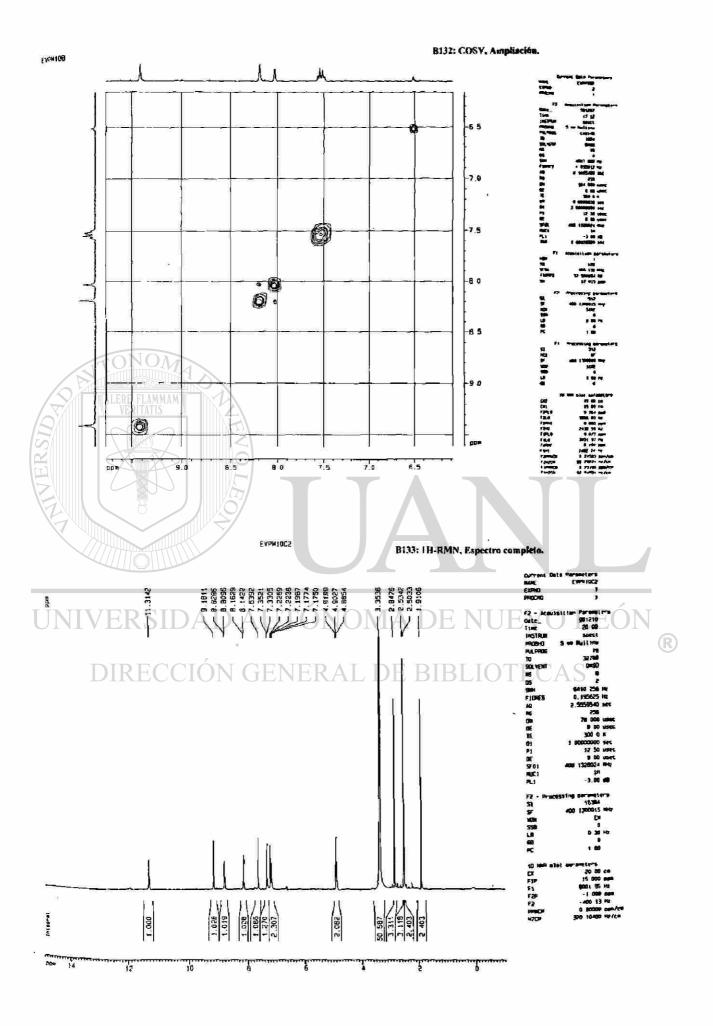


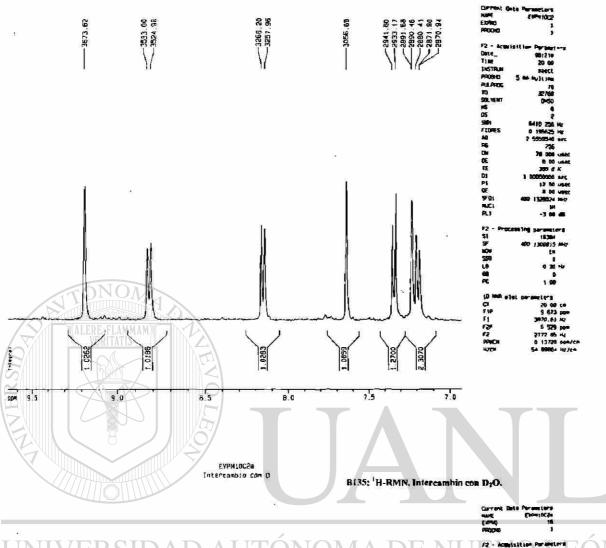




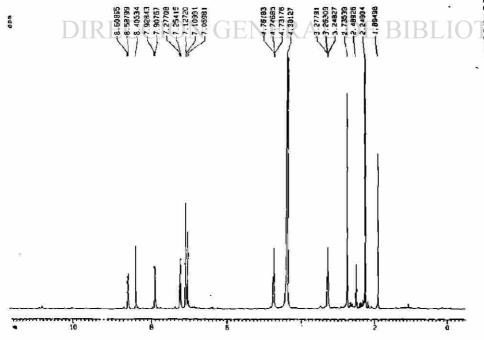




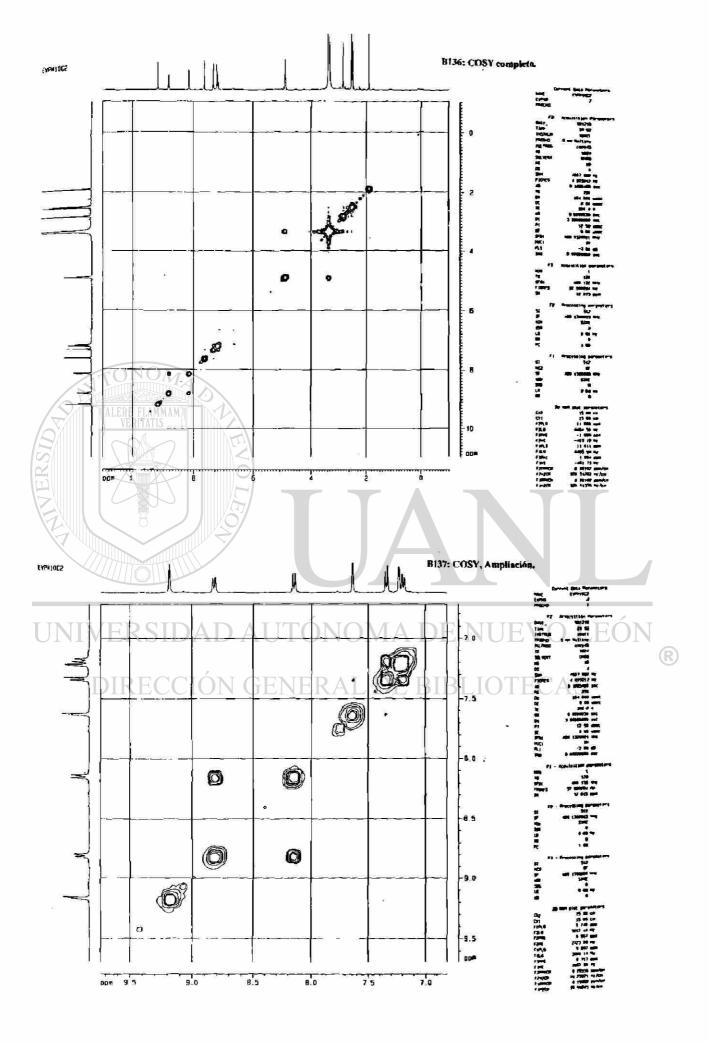


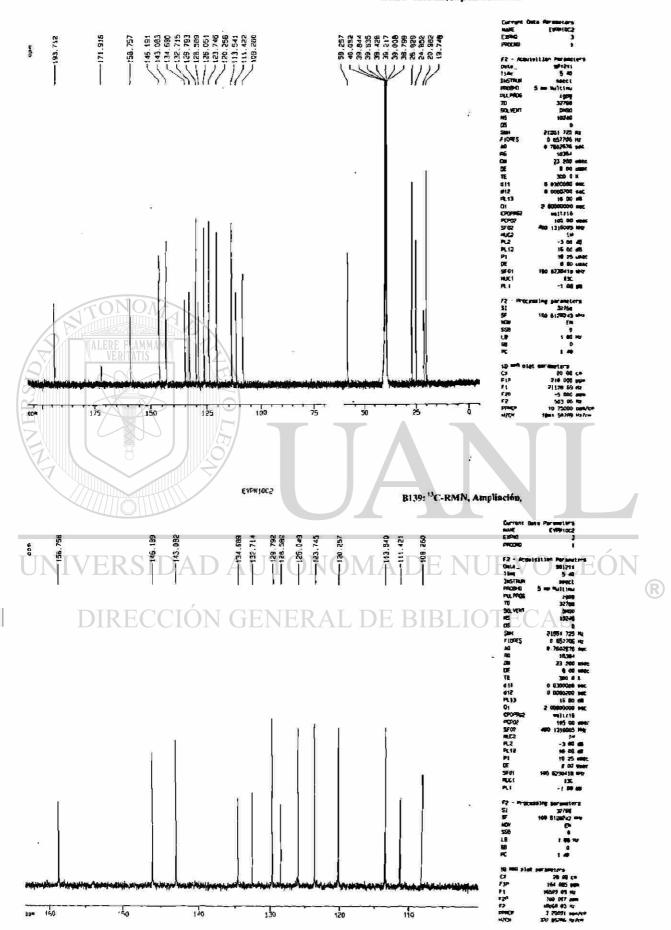


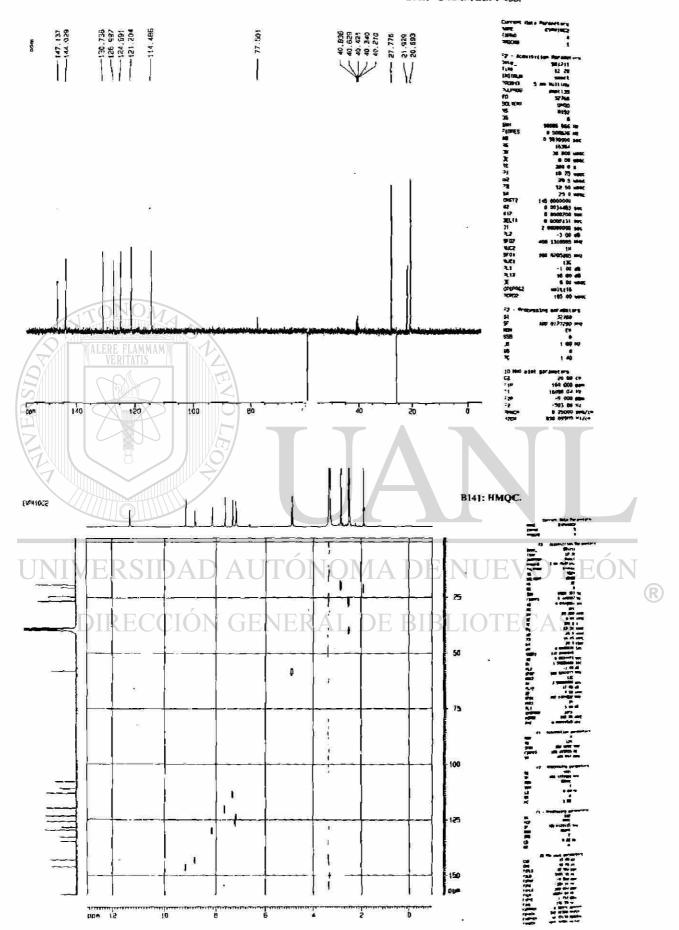


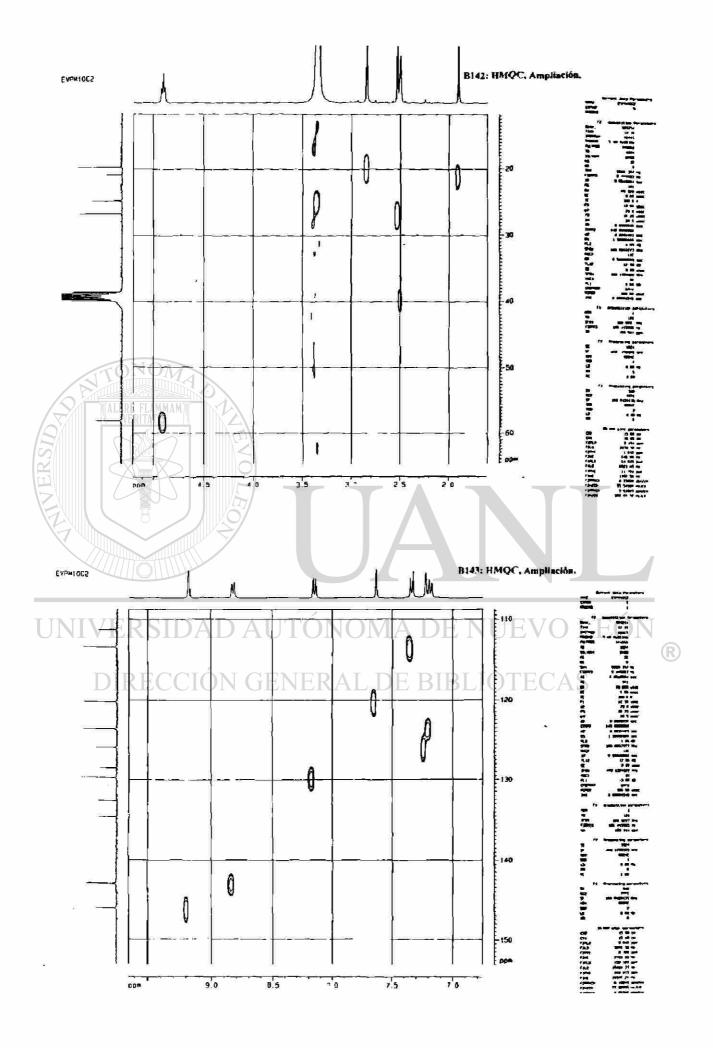


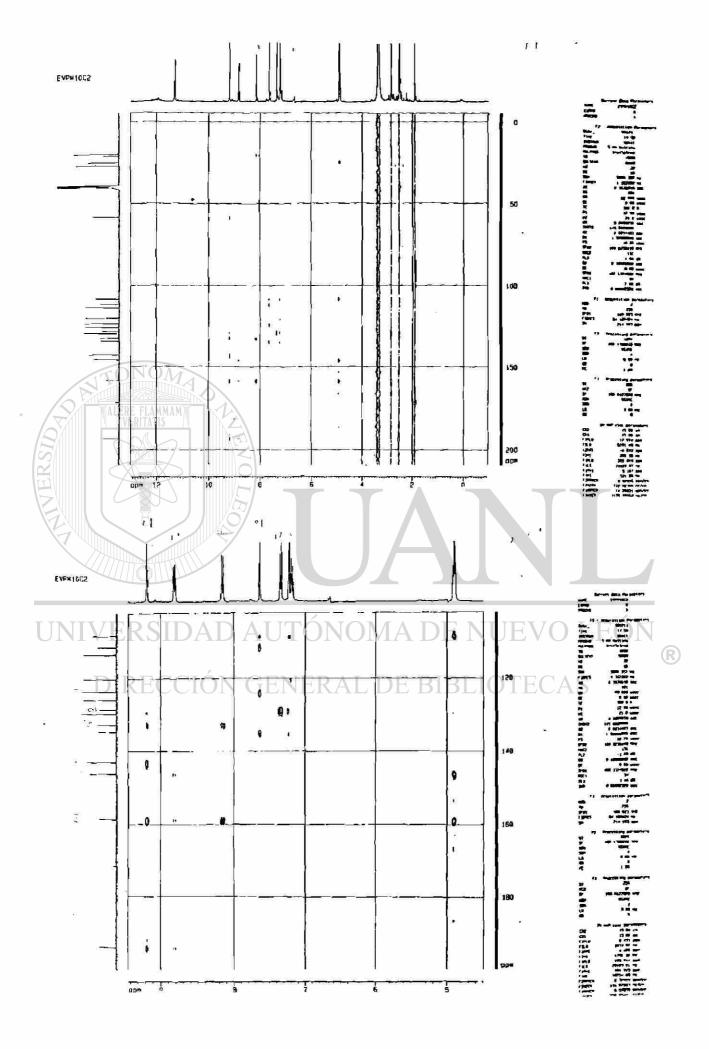


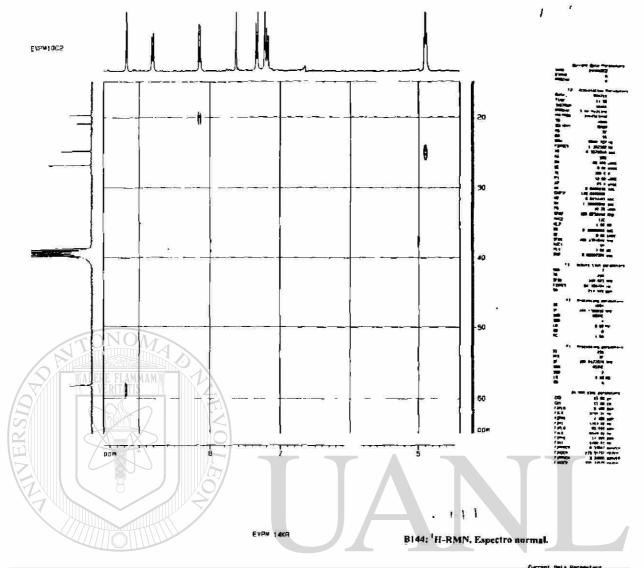


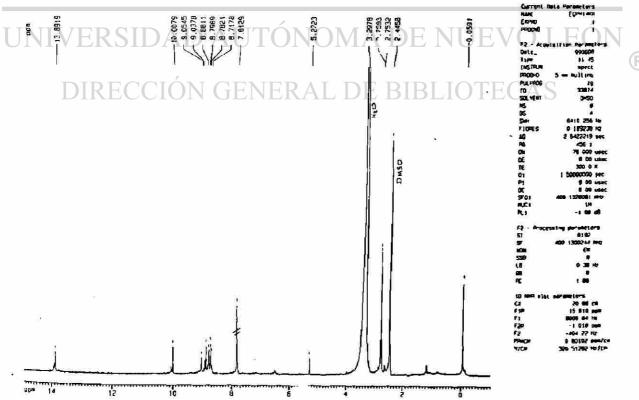


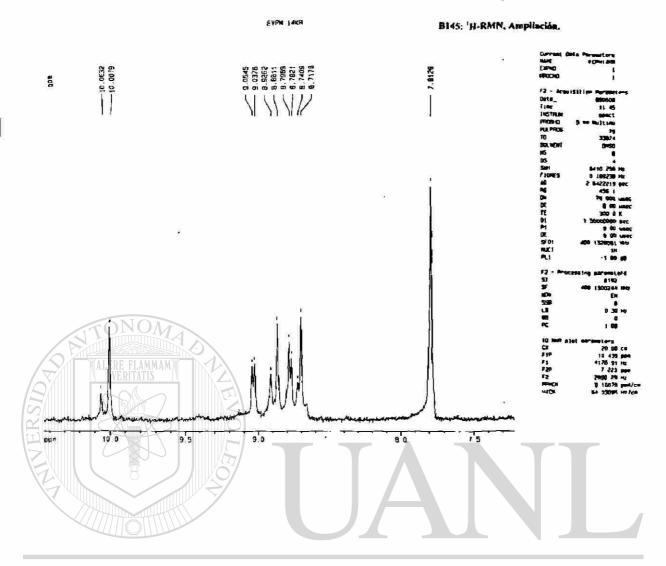












UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS



DIRECCIÓN GENERAL DE BIBLIOTECAS