UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO FACULTAD DE QUIMICA

DIVISION DE ESTUDIOS SUPERIORES

Ċ.

ESPECTROMETRIA DE MASAS DE LACTONAS SESQUITERPENICAS DE LA SERIE DE LOS PSEUDOGUAYANOLIDOS

Т E S S L QUE PARA OBTENER EL GRADO DE QUIMICAS DOCTOR ΕN CIENCIAS p R Е Ε s N т А EN C. EDUARDO CORTES Μ. CORTES

M-42416

1975 -



Universidad Nacional Autónoma de México



UNAM – Dirección General de Bibliotecas Tesis Digitales Restricciones de uso

DERECHOS RESERVADOS © PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

Todo el material contenido en esta tesis esta protegido por la Ley Federal del Derecho de Autor (LFDA) de los Estados Unidos Mexicanos (México).

El uso de imágenes, fragmentos de videos, y demás material que sea objeto de protección de los derechos de autor, será exclusivamente para fines educativos e informativos y deberá citar la fuente donde la obtuvo mencionando el autor o autores. Cualquier uso distinto como el lucro, reproducción, edición o modificación, será perseguido y sancionado por el respectivo titular de los Derechos de Autor. A la memoria de mi Padre EDUARDO CORTES M.

A mi Madre con Cariño ROSALIA CORTES Vda. de C.

Con todo mi Amor a mi Esposa MARIA CRISTINA ROMERO de C.

Cariñosamente a mi Hijo EE UARDO CORTES ROMERO.

A mis Hermanos CANDELARIA REYNA PEDRO ESTA TESIS SE REALIZO EN EL DEPARTAMENTO DE INVESTIGACION EN ESPECTROMETRIA DE MASAS DEL INSTITUTO DE QUIMICA. ESTA TESIS ES PARTE DE UNA INVESTI GACION CONJUNTA SOBRE LACTONAS-SESQUITERPENICAS ENTRE LOS DEPAR-TAMENTOS DE INVESTIGACION EN PRO DUCTOS NATURALES Y ESPECTROMETRIA DE MASAS: BAJO LA DIRECCION DEL--DR. JESUS ROMO ARMERIA Y EL M. en C. EDUARDO CORTES CORTES, EN EL INSTITUTO DE QUIMICA.

CONTENIDO

I.-INTRODUCCION

II.-PARTE TEORICA

III.-PARTE EXPERIMENTAL

A).-OBTENCION DE COMPUESTOS

B).-ANALISIS

C).-PARTE EXPERIMENTAL; RESULTADOS Y DISCUSION DE ESPECTROS.

IV.-CONCLUSIONES

V.-BIBLIOGRAFIA

I.- INTRODUCCION

En la actualidad el estudio por espectrometría de masas de compuestos orgánicos, es una de las técnicas instrument<u>a</u> les más modernas para la elucidación de sus estructuras, -aún entre isómeros de posición ó estereoisómeros.

Siendo uno de los caminos para llegar a estos resulta-dos, la correcta interpretación de los fragmentos formados así como los mecanismos que dan origen a dicho patrón de -fragmentación.-En la actualidad existen gran cantidad de -compuestos orgánicos, principalmente productos naturales -que debido a su extracción en cantidades muy pequeñas (mil<u>i</u> gramos en muchos casos) no se ha podido determinar sus es-tructuras, sin embargo por espectrometría de masas se pue-den hacer análisis estructurales con cantidades del orden de 1.0-0.01 mg pudiendose establecer su fórmula desarrollada.

Por lo tanto, obvio es decir que el correcto establecimiento de los mecanismos y patrones de fragmentación de pr<u>o</u> totipos de un sistema de compuestos es de gran importancia en el campo de la investigación en espectrometría de masas y permite elucidar la estructura de nuevos compuestos.

En el campo de los productos naturales, los sesquiter<u>pe</u> nos de la serie de los Pseudoguayanolidos han sido estudiados en plantas Mexicanas¹⁻⁷ y la contribución al compendio internacional de estas estructuras por investigadores Mexicanos ha sido muy relevante.-Sin embargo las estructuras de muchos otros compuestos de este tipo no`se han podido establecer por contarse con cantidades ínfimas de substancia.

La conveniencia de poder contar con mecanismos y patrones de fragmentación, así como reglas de interpretación pa-

-į

ra lactonas sesquiterpenicas de la serie de los Pseudoguay<u>a</u> nolidos en espectrometría de masas, utilizando cantidades del orden de 1.0 mg ó menos; fué el movimiento impulsor para verificar una investigación que dió origen a la presente tesis.

II.-PARTE TEORICA

Muy pocos estudios en espectrometría de masas se han ll<u>e</u> vado a cabo para establecer patrones y mecanismos de fragme<u>n</u> tación en lactonas sesquiterpenicas con sistemas semejantes a los pseudoguayanolidos⁸⁻¹³ y el único trabajo de importancia en el campo de las lactonas sesquiterpenicas de la serie de los pseudoguayanolidos er el desarrollado por L. Tsai y colaboradores¹⁴ sobre compuestos relacionados a la Helenalina; sin embargo no definen patrones de fragmentación en forma completa.

Para poder determinar tanto mecanismos como patrones de fragmentación en forma completa en los pseudoguayanolidos, fué necesario formar una serie de grupos en los cuales existieran las siguientes diferencias:-

a).-En un solo centro asimétrico (epimeria).

- b).-En una 6 dos dorles ligaduras entre los distintos -grupos.
- c).-En la posición de la doble ligadura (exo ó endocicli ca) en el anillo lactónico de los isómeros.
- d).-Isomería con respecto al cierre lactónico en C-6 6 on C-8.
- e).-Isomería con respecto a la posición de un grupo oxhi drilo y 11 cierre lactónico en C-6 ó en C-8.

Todo esto dió lugar a la formación de 4 distintos grupos los cuales estan enlistados en la tatla I.

El grupo I contiene lactonas saturadas isomeras cuya ún<u>i</u> ca diferencia está en un centro asimétrico y en el cierre --lactónico en C-6 y C-8.

El grupo II contiene lactonas no saturadas isomeras cuya diferencia con el grupo I se debe a una doble ligadura de --

más y entre sí son isómeros que difieren en la posición de la doble ligadura exo ó endociclica en el anillo lactónico en C-6 ó en C-8.

El grupo III contiene lactonas no saturadas cuya dife-rencia con el grupo II se debe a una doble ligadura más en los átomos de carbono C_2-C_3 y entre si son isômeros de pos<u>i</u> ción de la doble ligadura exo ó endociclica en el anillo -lactónico y cierre lactónico en C-6 ó C-8.

El grupo IV contiene lactonas no saturadas cuya diferen cia con el grupo II radica en un oxihidrilo de más y entre si son compuestos isômenos de posición del grupo oxhidrilo; de la doble ligadura en el anillo lactónico y con respecto al cierre lactónico en carbonés C-6 y C-8.

TABLA I

GRUPO	COMPUESTO ·	COMPUESTO DEUTERADO
I	Tetrahidroambrosina (I)	3d ₂ Tetrahidroambrosina (Id)
	Epitetrahidroambrosina(II)	3d ₂ -Epitetrahidroambrosina (IId)
	Dihidrocumanona (III)	3d1-Dihidrocumanona (IIId)
	Epidihidrocumanona (IV)	3d ₁ -Epidihidrocumanona (IVd)
	Tetrahidroaromaticina (V)	
	Damsina (VI)	3d ₁ -Damsina (VId)
тт	Isodamsina (VII)	3d ₁ -Isodamsina (VIId)
11	Cumanona (VIII)	3d ₁ -Cumanona (VIIId)
	Isocumanona (IX)	3d ₁ -Isocumanona (IXd)
	Ambrosina (X)	1,3d ₂ -Ambrosina (Xd)
III	Aromaticina (XI)	1,3d ₂ -Aromaticina (XId)
	Isoaromaticina (XII)	1,3d ₂ -Isoaromaticina (XIId)
	Coronopilina (XIII)	1-Od,3d-Coronopilina (XIIId)
	Isocoronopilina(XIV)	1-Od,3d-Isocoronopilina(XIVd)
	Peruvina (XV)	1-Od,3d-Peruvina (XVd)
IV	Isoperuvina (XVI)	1-Od,3d-Isoperuvina (XVId)
	Desacetilconfertiflo- rina (XVII)	8-Od,3d-Desacetilconferti- florina (XVIId)
	Isodesacetilconfertiflori- na (XVIII)	



I $(R_1 = R_2 = H)$ Id $(R_1 = R_2 = D)$



II $(R_1 = R_2 = H)$ IId $(R_1 = R_2 = D)$ RA R2 0 0

III $(R_1 = R_2 = H)$ IIId $(R_1 = H; R_2 = D)$





IV $(R_1 = R_2 = H)$ IVd $(R_1 = H; R_2 = D)$ $V (R_1 = R_2 = H)$

<u>GRUPO II</u>



VI (R = H)VId (R = D)



VIII (R = H) VIIId (R = D)



VII (R = H) VIId (R = D)



IX (R = H)IXdA(R = D)

<u>GRUPO III</u>



X $(R_1 = R_2 = H)$ Xd $(R_1 = R_2 = D)$



XI $(R_1 = R_2 = H)$ XId $(R_1 = R_2 = D)$



XII $(R_1 = R_2 = H)$ XIId $(R_1 = R_2 = D)$

<u>GRUPO IV</u>



XIII $(R_1 = R_2 = H)$ XIIId $(R_1 = R_2 = D)$



XIV $(R_1 = R_2 = H)$ XIVd $(R_1 = R_2 = D)$



XV $(R_1 = R_2 = H)$ XVd $(R_1 = R_2 = D)$



XVI $(R_1 = R_2 = H)$ XVId $(R_1 = R_2 \doteq D)$



XVII $(R_1 = R_2 = H)$ XVIId $(R_1 = R_2 = D)$



XVIII

II.- PARTE EXPERIMENTAL

A).-OBTENCION DE COMPUESTOS.

B).-ANALISIS.

C).-RESULTADOS Y DISCUSION DE ESPECTROS

A.-OBTENCION DE COMPUESTOS

Los compuestos precursores de donde se obtuvieron la m<u>a</u> yoría de los derivados que fueron estudiados en esta tesis son productos naturales aislados en plantas Mexicanas y descritos en distintos trabajos de investigación.

Los precursores fueron los compuestos sig:-

1.-Dihidrocumanona (III).

2.-Epidihidrocumanona (IV).

3.-Damsina (VI).

4.-Cumanona (VIII).

5.-Ambrosina (X).

6.-Aromaticina (XI).

7.-Cororopilina (XIII).

8.-Peruvina (XV).

9.-Desacetilconfertiflorina (XVII)

HIDROGENACION CON Pto, :-

Los productos de Hidrogenación con PtO₂ se obtuvieron a partir de la reacción siguiente:-

DEHIDROFRANSERINA H2 (P102)	EPITETRAHIDRO AMBRO SINA (II).
AROMATICINA	TETRAHIDRO AROMATI- CINA (V).
AMBROSINA	TETRAHIDRO AMBROSI- NA (I).

Tecnica:-

En un frasco de hidrogenación se disolvieron 5-10 mg del compuesto por hidrogenar en 10 ml de Metanol anh. y una gota de ácido acético conn., se agregaron 5 mg de Oxido de Platino como catalizador de la reacción; la hidrogenación se efectuó a temperatura ambiente durante 5-8 horas a una presión de 2.5 atmosferas.

El producto de la hidrogenación se filtró al vacío a tr<u>a</u> ves de celita y al filtrado se le evaporó el disolvente a un vacío de 1 x 10^{-3} Torr., del residuo de la evaporación se o<u>b</u> tuvieron los compuestos tetrahidrogenados por cromatografía en placas de gel de sílice en medio benceno-90, acetato de etilo -10; la pureza de los compuestos se comprobó al ser -analizados en el espectrómetro de masas.-Los rendimientos o<u>b</u> tenidos en la reacción fueron de 50-60 % y los p.f. concuerdan cón los reportados.¹⁵

ISOMERIZACION: -

Los compuestos obtenidos por isomerización de la doble ligadura exociclica a endociclica fueron la Isodamsina (VII), Isocumanona (IX), Isoaromaticina (XII), Isocoronopilina(XIV), Isoperuvina (XVI), e Isodesacetilconfertiflorina (XVIII), -por hidrogenación en presencia de Pd/C al 5% de los compuestos VI, VIII, XI, XIII, XV, y XVII respectivamente.

Tecnica:-

En un frasco de hidrogenación se prehidrogenaron aproximadamente 5-10 mg de Pd/C al 5 % en 12.0 ml de acetato de --etilo durante 5-12 horasia temperatura ambiente y a una atm. de presión; posteriormente se añadieron 25-50 mg del compue<u>s</u> to por isomerizar, los cuales fue on hidrogenados durante --2-3 horas a las mismas condiciones anteriormente dadas⁵.

El producto de isomerización se filtró a vacío a través de celita; al filtrado se le evaporó el disolvente y el re-siduo se recristalizó de acetona-hexano.- Los rendimientos obtenidos fueron de 80-90 % y los p.f. concuerdan con los r<u>e</u> portados para estos compuestos.

La pureza de los compuestos se comprobó al ser analiza--

dos en el espectrómetro de masas.

DEUTERACION CON MeOD y DoO:-

Todos los compuestos deuterados estudiados en esta tesis con excepción de la $1,3-d_2$ Ambrosina (Xd), $1,3-d_2$ Aromaticina (XId) y $1,3-d_2$ Isoaromaticina (XIId) fueron obtenidos por medio de la siguiente técnica.

Tecnica:-

En una ampolleta se colocaron 10 mg del compuesto por -deuterar, agregandose después MeOD hasta dilusion total (a unos 0.8-1.0 ml aproximadamente) y 0.3 ml de D_20 , la ampoll<u>e</u> ta se selló y colocó a baño de vapor durante 7-12 días¹⁶⁻¹⁷.

La mezcla de deuteración se puso al vacío de 1 x 10^{-3} --Torr. durante 12 horas, el residuo dió el producto deuterado con un rendimiento de 35-60 % de deuteración al ser analizado en el espectrómetro de masas 18-19.

DEUTERACION CON DCL y D20:-

Los compuestos bideuterados Xd, XId, y XIId fueron obtenidos utilizando la técnica que se describe abajo a partir de Ambrosina (X), Aromaticina (XI), e Isoaromaticina (XII), respectivamente.

Tecnica:-

En una ampolleta se colocaron 5 mg del compuesto por de<u>u</u> terar, agregandose 0.5 ml de D_20 y 3 gotas de DCl, se selló la ampolleta y colocó a baño de vapor durante 2 horas²⁰, po<u>s</u> teriormente se evaporó la fase liquica al vacío (1 x 10⁻³ --Torr.) durante 12-18 horas, el residuo contenia el producto deuterado con un rendimiento de 40-50 % de deuteración al -ser analizado en el espectrómetro de masas¹⁸⁻¹⁹. B.-ANALISIS.

1.- Todos los compuestos fueron analizados en un espectrômetro de masas Hitachi-Perkin Elmer RMU-7H doble foco, utilizando el sistema de introducción directa a temperatu-ras de 90-100° en el sistema introductor y 215° en la camara de ionización; con un voltaje de ionización de 75 eV y un voltaje de aceleración de 3.8 Kvolts.

2.- Las cantidades utilizadas en el análisis fueron del orden de 1.0-0.1 mg, lo cual nos permite con cantidades muy pequeñas caracterizar estructuras orgánicas y fijar patrones de fragmentación dando reglas para identificar compuestos <u>-</u> con sistemas semejantes.

3.- Los espectros de los compuestos deuterados fueron graficados eliminando los fragmentos no deuterados originados de la muestra no deuterada, mediante el calculo del co<u>n</u> tenido de deuterio utilizando la tecnica dada por K. Bieman en la literatura¹⁸⁻¹⁹.

4.- in todos los espectros de los compuestos analizados la abundancia relativa de los fragmentos fué calculada y -graficada en un calculador modelo 9100B acoplado a un graf<u>i</u> cador modelo 9125B Eswlett Packard mediante un programa diseñado para esa finalidad por el sustentante de esta tesis.

C .- RESULTADOS Y DISCUSION DE ESPECTROS.

GRUPO I

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-6.

En los espectros de masas de la Tetrahidroambrosina (I) (Figura 1) y de la Epitetrahidroambrosina (II) (Figura 2)-cuya estereoquímica difiere en el metilo del carbono C-11, se obtienen los mismos fragmentos, variando en su abundan-cia relativa, siendo los más característicos los siguientes:

1.-ION MOLECULAR:-

El ión molecular se presenta muy poco abundante a m/e -250 debido a la pérdida de metilo situado en el C-5 en forma inmediata.

2.-FRAGMENTOS DE m/e (M^+ -CH₃) y [M^+ -(CH₃+ H₂O)].

La pérdida de metilo a partir del ión molecular se pu<u>e</u> de verificar en los metilos de las posiciones 5,10 y 11 de los compuestos, sin embargo la mayor parte se obtiene de la pérdida del metilo de la posición 5, verificando el siguiente mecanismo de fragmentación (Esquema 1).



E SQUEMA '

El cierre lactónico en la posición C-6 de la molécula hace que se verifique esta pérdida en forma muy abundante, dando lugar al Pico Base (P.B.) en los espectros de los --compuestos Tetrahidroambrosina (I) y Epitetrahidroambrosina (II).

El fragmento de m/e 217 $[M^+-(CH_3+H_2O)]$ se debe a la pérdida de una molécula de agua a partir del ión de m/e 235 (Esquela 2).



La eliminación de agua se puede verificar perdiendose cualquiera de los $\underline{3}$ oxigenos de las moléculas, siendo más factible la pérdida del oxígeno del cierre lactónico; no p<u>u</u> diendo marcarse con 0^{18} debido a las propiedades de los co<u>m</u> puestos y siendo imposible deuterar selectivamente en todas las posiciones de las distintas moléculas, no es posible -elucidar cual es el mecanismo de fragmentación que da ori-gen al ión de m/e 217.

3.-PERDIDAS DE CO.

A partir del ión molecular y del fragmento de m/e 235 se pierde 28 unidades de peso para dar los iónes de m/e 222 y 202 respectivamente, esta perdida puede ser de C_2H_L ó de CO de acuerdo a las características de los compuestos $^{21-24}$ (Esquema 3).



El análisis de los espectros de masas de los derivados 3-d₂ Tetrahidroambrosina (IId) (Figura 2d) comprobó que las perdidas de 28 unidades de peso, se debian a la eliminación de CO de la posición 4; y la subsecuente pérdida de metilo da el ión a m/e 207, al traves del siguiente mecanismo de fragmentación (Esquema 4).

La perdida de CO a partir del fragmento de m/e 235 tambien da lugar a la formación del ión a m/e 207 (Esquema 5).

4.-PERDIDA DE C2,C3 y C4 DEL ANILLO CETONICO.

Los fragmentos de m/e 194 y 179 se originan por pérdidas de los átomos de carbono 2,3 y 4 del anillo cetónico de 5 miembros, a partir del ión molecular y del ión a m/e 235 -respectivamente y la pérdida de un hidrogeno ó de un metilo del ión de m/e 194 da los iónes a m/e 193 y 179 respectiva-



^m/e 224



I,II,M+, M250

4







ĺ



E SQUEMA 6

5.-PERDIDA DEL ANILLO LACTONICO.

La peldida de los carbones $C_{11}-C_{13}$ y oxígenos del cierre lactónico a partir del ión molecular y del fragmento de m/e 222 da lugar a la formación de los fraglentos a m/e 177 y 149 respectivamente (Esquema 7).

6.-RUPIURA ETRE C₅-C₆ y C₉-C₁₀ CON TRANSPOSICION DE UN HIDROGENO.

En algunos pseudoguayanolidos cono la Helenalira se verifica un rompimiento entre los átomos de C_5-C_6 y C_9-C_{10} con transposición de un hidrogeno del C-8, base del cierre lacto nico¹⁴ dando lugar al frammento de m/e 123 (Esquema 8).





M⁺, ^m∕e262

La presencia de los fragmentos de m/e 123 y 125 en los Espectros 1 y 2 nos sugiere un mecanismo semejante para su formación; el cúal fué confirmado al hacer el análisis de los espectros de masas de los derivados dideuterados 3d2-Te trahidroambrosina (Id) y 3d2-Epitetrahidroambrosina (IId)

en los cuales los fragmentos de masa 123 y 125 aumentaron dos unidades de peso respectivamente.

La formación del ión a m/e 125 puede seguir los mecanis mos de fragmentación del Esquema 9.



La imposibilidad de deuterar selectivamente en los C_7 y C_8 nos impide determinar cuanto hidrógeno se transpone de dichos carbones o si solo se transpone de uno de ellos.

7.-RUPTURA ENTRE C_{9-10} y C_{5-6} CON PERDIDA DE HIDROGENO Por fragmentación entre los C_{9-10} y C_{5-6} con pérdida de un hidrógeno de C-1 se obtiene el fragmento de m/e 123 verificandose el mecanismo de fragmentación del Esquema 10.

8.-PERDIDAS DE CO y C_2H_4 A PARTIR DE m/e 125 y 123.

A partir de los fragmentos de m/e 125 y 123 se pierden 28 unidades de masa, las cuales corresponden a pérdidas de



I;II;M⁺, ^m/_e250

ESQUEMA 10



Al verificar la formación de estos fragmentos en los c<u>o</u> rrespondientes derivados dideuterados Id y IId se encontró que la pérdida de CO se llevaba a cabo en forma más abunda<u>n</u> te.

9.-FRAGMENTO A m/e 206.

El fragmento de m/b 206 implica en su obtención una pér dida de C-2 y C-3 con rearreglo perdiendo un hidrógeno y un metilo a partir del ión molecular 6 de un hidrógeno a partir

del ion a m/e 235(Esquema 12).



10.-PATRON DE FRAGMENTACION.

Tanto el compuesto I como el compuesto II presentan un mismo patrón de fragmentación y sus fragmentos se pueden dar en un mismo Esquema general (Esquema 13).

11.-COMPROBACION DE LOS MECANISMOS DE FRAGMENTACION.

La comprobación de los mecanismos de fragmentación se hízo mediante la deuteración de los compuestos para obtener se Id y IId cuyos espectros de masas presentaron el mismo patrón de fragmentación aumentando el valor m/e en 2 unidades de masa para los fragmentos que conservan el C-3 dideuterado (Figuras 1d y 2d)(Esquema 14).

Los espectros de masas de los compuestos I,II,IId y Id no presentan en forma clara metaestables y la fragmentación a masas bajas es típica de alcanos ciclicos²⁵, existiendo en la formación de muchos de estos fragmentos un origen te<u>r</u> mico.

B).-FRAGMENTACION DE LOS COMPUESTOS Id y IId.

1.-FRAGMENTO A m/e 224.

Como se observa en el Esquema 14 la mayoria de los frag







÷

-



mentos están deuterados y esto nos sirve para caracterizar y afirmar los mecanismos propuestos, así como la elucidación de la ruta verdadera cuando existen 2 6 más posibilidades, como el caso de la pérdida de 28 unidades de masa a partir del ión molecular por la pérdida de CO y no de C_2H_4 al considerarse 2 posibles rutas (Esquema 15).

RUTA: 1



I- d2; II-d2; M*; M/ 252

RUTA: 2



Obviamente la presencia en los espectros de masas de la 3d₂- Tetrahidroambrosina (Figura 1d) y 3d₂-Epitetrahidro ambrosina (Figura 2d) del fragmento a m/e 224 y la total -ausencia del de m/e 222 nos aclara que la pérdida de 28 uni dades de masa se debe al mecanismo de fragmentación de la -Ruta 2 perdiendose CO y nunca al de la Ruta 1.

2.- PERDIDAS DE CO Y C₂D₂H₂.

Tambien se caracteriza en las perdidas consecutivas de

28 unidades de masa a partir de los fragmentos de m/e 127, 126, 125 y 124 que la pérdida inicial se debe en forma casi total a la eliminación de CO y luego la consecutiva a la -perdida de $C_2 H_L$ ó $C_2 D_2 H_2$ (Esquema 16).



ESQUEMA 16

3.-FRAGMENTOS NO DEUTERADOS.

Obviamente los fragmentos no deuterados son aquellos -cuyo mecanismo de fragmentación da cationes y/o radicales iónicos que no contienen el C-3 dideuterado, tales como los iones a m/e 194, 193, 206, 179 y los de masa baja como m/e 5, 55, 53, 43, 41 y 39.

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-8.

En pseudoguayanolidos con cierre lactónico en C-8 en -los que solo ha cambiado el cierre lactónico con respecto a C-6 como en el caso de la Dinidrocumanona (III)(isómero de I) y Epidihidrocumanona (IV)(isómero de II), no varia mucho el patrón de fragmentación entre un isómero y otro en cuanto al tipo de fragmentos, pero si varia notablemente en ---cuanto a la abundancia relativa de los principales fragmentos, particularmente el ión monecular v el pico base.

Los espectros de masas de III y IV (Figuras 3 y 4) no presentan ninguna diferencia entre sí en cuanto al tipo de fragmentos y poca en cuanto a sus abundancias.

Las principales diferencias con respecto a sus isome-ros I y II son:-

1.-ION MOLECULAR.

El ióm molecular en los compuestos III y IV es mucho más abundante que en I y II, lo cual nos indica una mayor estabilidad de la molécula con cierre lactónico en C-3 que en C-6 al impacto electrónico, lo cual es atribuible a que la pérdida del metilo se verifica en forma muy pobre en III y IV, siendo el Pico Base en los espectros de I y II.

2.-FRAGMENTO DE m/e (M^+-CH_3).

En los espectros de masas de los compuestos I y II la perdida de metilo a partir del ion molecular (Esquema 1) da lugar al pico base; en tanto que en los espectros de III y IV este ión se encuentra muy poco abundante debido a la lejanía del cierre lactónico con respecto al metilo situado en C-5, verificandose un mecanismo de fragmentación distinto (Esquema 17).



ESQUEMA 17

Por lo tanto podemos diferenciar en estos sistemas cuan do se trata de un cierre lactónico en C-6 y cuando en C-8 utilizando la abundanci⁻ de M⁺ y de (M⁺-15).

3.-PICO BASE.

Tambien este ión difiere notablemente entre los isomeros de cierre lactónico en C-8 (III y IV) y los de cierre en C-6 ya analizados (I y II).

El pico base del compuesto III es el fragmanto a m/e -97, el cuál puede provenir del ion molecular y/6 del ion de m/e 215 al traves del sig. mecanismo de fragmentación (Esqu<u>e</u> ma 18).



III; M⁺ m/_e250

ESQUEMA 18

El pico base del epimero Epidihidrocumanona (IV) es elfragmento a m/e 121 el cúal proviene de un mecanismo de frag mentación totalmente distinto al del compuesto III.-Este frag mento puede originarse a partir de 3 distintos puntos:-

a).-Del ión molecular.

b).-Del fragmento de m/e 149.

c).-Del fragmento de m/e 122.

Y podemos agruparlos en el Esquema 19.

4.-PERDIDA DE AGUA DEL ION MOLECULAR.

En los compuestos I, Îd, II, y IId de cierre lactónico en C-6 no se verifica una pérdida inicial de agua a parter del ión molecular, la cual se verifica en forma clara en los --

compuestos III y IV para dar el fragmento a m/e 232.

Nuevamente la imposibilidad de marcar selectivamente los compuestos impide elucidar s. mecanismo de fragmentación sin embargo nos permite caracterizar entre un cierre lactónico en carbon C-6 6 en C-8.

5.-DIFERENCIAS ENTRE LOS EPIMEROS III y IV.

Analizando los espectros de masas de la Dihidrocumanona (III) y la Epidihidrocumanona (IV) la única diferencia entre ellos radica en la abundancia de los fragmentos a m/e 123, -124 y 125 que en III son muy abundantes y en IV muy pequeños así como diferentes picos bases.

6.-DIFERENCIAS DE DOS CENTROS ASIMETRICOS ENTRE III y V.

Al comparar los espectros de masas de los compuestos Dihidrocumanona (III)(Figura 3) y Tetrahidroaromaticina (V) --(Figura 5) que son estereoisômeros que difieren en los cen-tros asimétricos en C-8 y C-10 se observa que tienen la misma fragmentación, encontrandose solamente diferencias en la abundancia relativa de los fragmentos.

Por lo tanto la diferente orientación de los centros asi métricos no cambia el tipo de los fragmentos, sólo su abun--dancia relativa en los espectros de los isómeros III, IV y V.

Y la discusión de los fragmentos de éstos tres compues-tos se puede nacer en un mismo patron de fragmentación.

Los fragmentos de m/e 222, 207, 217, 123, 149, 95, 109, 69, y 55 verifican mecanismos iguales a los ya presentados en esquemas anteriores para los compuestos I, Id, II, y IId; en tanto que los fragmentos a m/e 124, 125, 121, 219, 191, y 107 presentan mecanismos distintos o semejantes a los ya di<u>s</u> cutidos anteriormente y es conveniente describirlos.

a).-Formación del fragmento a m/e 219:-
El fragmento de m/e 219 se obtiene a partir del ión molecular por perdida de 31 unidades de masa en el anillo lac tónico (Esquema 20).

7







20 ESQUEMA

31

I

b).-Fragmentos a m/e 124 y 125:-

La formación de los iones a m/e 124 y 125 se debe a rup turas entre C_{5-6} y C_{9-10} con 6 sin transposición de un hidr<u>ó</u> geno del C-7 y/6 C-8 al través de los siguientes mecanismos de fragmentación (Esquema 21).





III; IV; V; M⁺; m/e250



M⁺; ^m/e 250

ESQUEMA 21

c).-Fragmento a m/e 138:-

El fragmento de m/e 138 que se encuentra en una abun-dancia clara en los espectros de masas de III, IV y V,así como en el espectro del compuesto 3d₁ -Epidihidrocumanona --(IVd) (Figura 4); se origina debido al cierre lactónico en C-8 (Esquema 22).

d).-Fragmento de m/e 191:-

El ion molecular de III, IV, V y IVd puede perder los --

carbones 1,2 y 3 del anillo cetonico con perdida de un hi-drogeno para dár el fragmento a m/e 191 que aparece unica--mente en lactonas con cierre en C-8 (Esquema 23).







Ⅲ; Ⅳ; 𝟹; M⁺, ^m/_e 250

ESQUEMA 22





III; IV; V; M⁺, M_e250



Estos fragmentos no aparecen en los espectros de los compuestos I, Id, II, y IId con cierre lactónico en C-6.

8.-FRAGMENTACION DE LOS COMPUESTOS IIId y IVd.

En los espectros de masas de III, IV y V no hay metaestables nuevamente, por lo tanto la elucidación de los mecanismos de fragmentación ya discutidos se hízo mediante el estudio de los espectros de los compuestos monodeuterados - $3d_1$ -Dihidrocumanona (IIId)(Figura 3d) y $3d_1$ -Epidihidrocumanona (IVd)(Figura 4d) donde todos los fragmentos que conti<u>e</u> nen el C-3 monodeuterado han aumentado en una unidad de masa su peso; no así los iónes que no contienen el C-3.

Por lo tanto los compuestos III,IV y V presentan un patrón de fragmentación igual (Esquema 24); de manera semeja<u>n</u> te que los compuestos IIId y IVd (Esquema 25).



1



.

ŧ



!



.



Í

GRUPO II

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-6.

Los espectros de masas de la Damsina (VI) (Figura 6) y la Isodamsina (VII) (Figura 7) presentan patrones de frag mentación muy semejantes a los ya descritos para los compue<u>s</u> tos I,II,III,IV,y V en los cuales el anillo lactónico no pr<u>e</u> sentaba doble ligadura, por lo tanto todos los fragmentos de los compuestos VI y VII aunque siguen el mismo patrón de --fragmentación varian en dos unidades de masa menos cuando el fragmento contiene el anillo lactónico que posee la doble ligadura.

Así tenemos los fragmentos de m/e 233 (M^+-CH_3) ; 230 $(M^+-H_2^0)$; 215 $(M^+-(CH_3+H_2^0))$; 220 (M^+-CO) ; 123;124;125;97;69;95 67; que siguen los patrones ya establecidos (Esquemas 13 y 24).

Sin embargo en los espectros de VI y VII aparecen nuevos fragmentos que sirven para diferenciarlos con los que tienen saturado el anillo lactónico (Compuestos I,II,III,IV y V).

Entre la Damsina(VI) y la Isodamsina(VII) no existe d<u>i</u> ferencia en cuanto al tipo de fragmentos, pero sí,una gran diferencia en cuanto a la abundancia relativa de los princ<u>i</u> pales fragmentos.

1.-ION MOLECULAR.

Los iones moleculares de VI y VII son muy semejantes en abundancia, la cual es pequeña.

2.-PICO BASE.

El pico base en la Damsina (VI) (Figura 6) se obtiene por pérdida del metilo a partir del ión molecular, lo que -

confirma que la pérdida tan abundante se debe al cierre la<u>c</u> tónico en C-6, siguiendo el mismo mecanismo de fragmentación ya descrito (Esquema 1).

3.-PERDIDA DE CETENO.

En los espectros de VI y VII la pérdida de ceteno a par tir del ión molecular es un nuevo fragmento que se forma a través del siguiente mecanismo de fragmentación (Esquema 26).

Esta perdida es semejante en otro tipo de compuestos²⁶⁻⁷.



E SQUEMA 26

4.-FRAGMENTO A m/e 204.

El fragmento de m/e 204 se origina a partir del ión mo lecular por pérdida de 44 unidades de masa con las posibil<u>i</u> dades de formación de los fragmentos (a);(b);(c) (Esquema -27).



El análisis de los espectros de masas de los derivados monodeuterados 3d₁-Damsina (VId)(Figura 6d) y 3d₁-Isodamsina (VIId)(Figura 7d) demuestra que solo se forman los iones (a) y (b) siguiendo los mecanismos de fragmentación del Esquema 28.









5.-FRAGMENTO A m/e 190.

Los fragmentos de m/e 190 y 191 aparecen poco abundantes en los espectros de masas de los compuestos VI y VId y muy abundantes en sus isomeros VII y VIId (el fragmento a m/e 190 es el Pico Base) lo cual nos sirve para caracterizar y diferenciar entre la Damsina e Isodamsina.

El mecanismo de fragmentación que da lugar a la formación del fragmento a m/e 190 es el siguiente (Esquema 29).



6.-FRAGMENTO A m/e 110 y 82.-

Los fragmentos a m/e 110 y 82 también aparecen en los espectros de los compuestos VI,VId,VII yVIId y el análisis de ellos demuestra que proviene del anillo lactónico no de<u>u</u> terado verificandose el mecanismo de fragmentación sig. (E<u>s</u> quema 30).



ESQUEMA 30

La casi total ausencia de fragmentos metaestables es observado nuevamente en todos los espectros; por lo consi-guiente los espectros de VId y VIId sirvieron para confir-mar los mecanismos propuestos.

Por lo tanto fueron establecidos patrones de fragment<u>a</u> ción para VI y VII en el Esquema 31, y para VId y VIId en el Esquema 32.



- ----





ļ

.



÷

,

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-8.

Los espectros de masas de la Cumanona (VIII) (Figura 8) e Isocumanona (IX) (Figura 9) también presentan el mismo p<u>a</u> trón de fragmentación que sus isómeros con respecto al cierre lactónico en C-6 (compuestos VI y VII) con algunas ex-cepciones características que nos permiten diferenciarlas tales como son el ión molecular, el pico base, una gran a-bundancia de los fragmentos de m/e 121,120 y 119 caracterí<u>s</u> ticos en estos compuestos con cierre lactónico en C-8.

1.-ION MOLECULAR.

Debido al cierre lactonico en C-8 nuevamente el ión m<u>o</u> lecular es mucho más abundante en los espectros de VIII y -IX que en los de VI y VII con cierre lactónico en C-6.

2.-PICO BASE.

En el espectro de masas de la Cumanona (VIII) el pico base es el fragmento a m/e 81, diferente al de su isómero en cierre lactonico Damsina donde su P.B. es (M^+-CH_3) lo que sirve para diferenciar entre uno y otro isómero.

El pico base de la Isocumanona (IX) es el fragmento de m/e191 que es distinto al de m/e 190 de la Isodamsina(VII) y parece ser que se forma con un mecanismo semejante al de èste fragmento (Esquema 33).

3.-FRAGMENTO DE m/e 150.

El fragmento de m/e 150 es obtenido por primera vez y aparece en el espectro de la Cumanona (VIII).

4.-PATRON DE FRAGMENTACION.

El que se verifique un mismo patrón de fragmentación para la Cumanona (VIII)(Figura 8) y la Isocumanona (IX)(Fig ura 9) nos permite englobarlos en un solo esquema general -



5.-FRAGMENTACION DE LOS COMPUESTOS VIIIA y IXd.

Los espectros de masas de los derivados monodeuterados 3d₁-Cumanona (VIIId) (Figura 8d) y 3d₁-Isocumanona (IXd) (F<u>i</u> gura 9d) confirman los mecanismos de fragmentación propuestos para VIII y IX; y teniendo el mismo patrón de fragment<u>a</u> ción pueden englobarse en un esquema general (Esquema 35).



 \dashv



+



•



GRUPO III

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-6 y C-8.

Los espectros de masas de los compuestos Ambrosina (X) (Figura 10) con cierre lactónico en C-6; Aromaticina (XI) -(Figura 11) e Isoaromaticina (XII) (Figura 12) con cierre lactónico en C-8 presentan fragmentos que siguen los patrones de fragmentación ya elucidados para los compuestos I-IX y Id-IXd; sin embargo la presencia de una doble ligaudra en tre C_2-C_3 en el anillo cetonico tiende a dar fragmentos más abundantes por mecanismos que involucran la doble ligadura e incluyen el anillo cetonico.

En el caso del espectro de masas de la Ambrosina (X) los fragmentos más característicos son m/e 122,121,149,93 y el pico base a m/e 95, los cuales no se encuentran en los espectros de masa de sus isómeros en cierre lactónico, Aromaticina (XI) e Isoaromaticina (XII).

El patrón de fragmentacion de los compuestos XI y XII es igual entre ellos, variando unicamente la abundancia relativa de sus fragmentos y diferencia con respecto a la Ambrosina (X) es la presencia de los iones a m/e 136,191,108, 124,96.81,79 y el pico base a m/e 80.

A) .- ESTUDIO DE LOS FRAGMENTOS DE LA AMBROSINA (X).

1.-PICO BASE.

El pico base en el espectro de masas de la Ambrosina (X) se origina a partir del ión molecular para dar el fragmento de m/e 95; la deuteración de este compuesto con DCl y MeOD da el derivado dideuterado 1,3-d₂ Ambrosina (Xd) (Fi<u>gu</u> ra 10d) que comprueba que el pico base se origina por una ruptura entre C_5-C_6 y C_1-C_{10} con transposición de un hidró-



2.-FORMACION DE LOS FRAGMENTOS A m/e 122; 121; y 93.

A partir del ión molecular también se puede obtener el fragmento de m/e 122 que por pérdidas de un hidrógeno puede dar origen al ión a m/e 121 que al perder 28 unidades de masa (CO δ C₂H₄) forma el ión a m/e 93.-La elucidación de los mecanismos de fragmentación que originan estos fragmentos - se hizo utilizando el espectro de' derivado Xd que presenta el fragmento de m/e 122 aumentado en una unidad de masa debido a un deuterio del anillo cetónico, considerandose el - mecanismo siguiente (Esquema 37).

3.-FRAGMENTO A m/e 149.

El fragmento de m/e 175 que se obtiene del ión molecular puede perder 26 unidades de masa para dar el ión a m/e 149.



ESQUEMA 37

La fragmentación total de la Ambrosina (X) (Figura 10) esta dada en el Esquema 38.

B).-FRAGMENTA"ION DEL COMPUESTO Xd.

El espectro de musas de la 1,3-d₂ Ambrosina (Xd) (Figu ra 1[°]d) presenta una fragmentación igual al espectro de ^y y los iones que contienen a los átomos de C-1 y C-3 dideutera dos aumentaron en 2 unidades su masa.- Y lo confirmación de los mecanismos de fragmentación del compuesto X nuevamente





-1



se llevó a cabo con el estudio de los fragmentos del deriva do dideuterado Xd.(Esquema 39).

C),-FRAGMENTACION DE LA AROMATICINA E ISOAROMATICINA.

Como ya se mencionó anteriormente los espectros de masas de la Arolaticina (XI) (Figura 11) y de la Isoaromatic<u>i</u> na presentan un patrón de fragmentación igual entre sí y s<u>e</u> mejante al del compuesto X; con excepción de algunos fragme<u>n</u> tos, los cuales es conveniente mencionar.

1.-FRAGMENTOS A m/e 136;108 y 80.

El fragmento de m/e 136 puede obtenerse a partir del ión molecular y la perdida de 28 unidades de masa a partir de este fragmento dos veces da origen a los iónes de m/e -108 y 80 (Esquema 40).



ESQUEMA 40

2.-FRAGMENTOS A m/r 124 y 96.

A partir del ión molecular se obtiene el fragmento de m/e 124 que al perder 28 unidades de masa da origon al ión

de m/e 96.(Esquema 41).



3.-FRAGMENTOS DE m/e 81 y 80.

Tanto la Aromaticina (XI) como la Isoaromaticina (XII) trenen como pico base el fragmento a m/e 80 el cual puede -. originarse del ión de m/e 231 (M^+ -CH₃) y/6 del fragmento de m/e 81 por pérdida de un hidrógeno (Esquema 42).





Manto los fragmentos de XI como los de XII pueden agru parse en un esquema general, por tener el mismo patrón de fragmentación (Esquema 43).

D).-FRAGMENTACION DE LOS COMPUESTOS XId y XIId.

Los mecanismos de fragmentación propuestos para los -compuestos XI y XII fueron confirmados mediante el análisis de los espectros de masas de los derivados dideuterados 1,3 -d₂ Aromaticina (XId) (Figura 11d) y 1,3-d₂ Isoaromaticina (XIId) (Figura 12d) los cuales presentan un mismo patrón de fragmentación (Esquema 44).



____.





÷


GRUPO IV

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-6 Y

OXHIDRILO EN C-1.

A) .- FRAGMENTACION DE LA CORONOPILINA E ISOCORONOPILINA.

Los espectros de masas de los compuestos Coronopilina -(XIII) (Figura 13) e Isocoronopilina (XIV) (Figura 14) en los cuales existe un grupo oxhidrilo (-OH) en el C-1 presen tan fragmentos que siguen el mismo patrón de fragmentación ya dado para los anteriores pseudoguayanolidos (I-XII y Id-XIId), para dar los fragmentos de m/e (M^+ -CH₃); (M^+ -H₂O); -(M^+ -(CH₃+H₂O)); (M^+ -28); (M^+ -(15+28)); 123; 95 y 67.

Y aparecen nuevos fragmentos a m/e (M⁺-(18+28));191; -177;163;149;141;113 y los iónes a m/e 138 y 110 que solo aparecen en la Isocoronopilina (XIV).

La diferencia entre los isómeros XIII y XIV se pudo establecer debido a las distintas abundancias relativas de -los fragmentos, así como distintos picos bases y los iónes a m/e 138 y 110 que aparecen solamente en el espectro de m<u>a</u> sas de la Isocoronopilina (XIV), pero aparte de las caract<u>e</u> risticas anteriores siguen un mismo patrón de fragmentación y los distintos fragmentos se pueden discutir para ambos -isómeros.

1,-PERDIDA DE CO Y HOO CONSECUTIVAMENTE A PARTIR DEL

ION MOLECULAR.

En los espectros de masas de la Coronopilina (XIII) e -Isocoronopilina (XIV) se presentan los fragmentos de m/e 236 y 218 que se originan por pérdidas consecutivas de CO y H_2O a partir del ión molecular verificando los mecanismos de -fragmentación siguiente (Esquema 45).



La comprobación de que se pierde CO y C_2H_4 se hizo al analizar los espectros de masas de los derivados dideuterados 1-Od,3d Coronopilina (XIIId) (Figura 13d) e 1-Od,3d-Iso coronopilina (XIVd) (Figura 14d) en los cuales se tienen los fragmentos a m/e 23d y 219 que verifican los mecanismos el<u>u</u> cidados anteriormente (Esquema 46).



ESQUEMA 46

2.-FRAGMENTOS A m/e 191, 177, 163 y 149.

En los espectros de masas de los compuestos XIV y XIVd el pico base es a m/e 191, lo cual comprueba que este ión no contiene deuterios y siguen un mismo mecanismo de fragment<u>e</u> ción (Esquema 47).



Por pérdidas de fragmentos de 14, 28, y 42 unidades de masa a partir del ión de m/e 191 se originan los fragmentos de m/e 177, 163 y 149.

3.-FRAGMENTO DE m/e 123.

El fragmento de m/e 123 es el pico base en el espectro de masas de la coronopilina (XIII) (Figura 13) y se origina a partir del ión molecular siguiendo el mecanismo de frag-mentación que se describe en el Esquema 48.



En el espectro de masas del derivado XIIId el pico base es el fragmento de m/e 124 lo cual nos.confirma el mecanismo anterior; el deuterio del oxhidrilo se pierde y se con

serva el del carbono C-3.

4.-FRAGMENTOS A m/e 138 y 110.

Se sugiere que la formación del fragmento a m/e 138 en los espectros de masas de XIII y XIV se verifica a partir del ión molecular por pérdida de agua y ruptura entre C_5-C_6 y C_8-C_9 con transposición de hidrógenos; elte fragmento por perdida de CO da lugar al ión de m/e 110 verificando el mecanismo de fragmentación del Esquema 49.



XIII; XIV; M/e 264

49 E SQUEMA

5.-FRAGMENTO A m/e 204.

El fragmento de m/e 246 (M^+ -18) puede perder ceteno para dar origen al ión de m/e 204 verificanlo el siguiente me canismo de iragmentación (Esquema 50).



También se pueden agrupar todos los fragmentos de los espectros de los compuestos (XIII) y (XIV) en un mismo es-quema general (Esquema 51).

B).-FRAGMENTACION DE LOS DERIVADOS XIIId y XIVC

Fl estudio de los fragmentos de los derivados dideuterados 1-Od,3d-Coronopilina (XIIId)(Figura 13d) e 1-Od,3d-Is<u>ö</u> coronopilina (XIVd)(Figura 1/d) sirvió para comprobar los mecanismos de fragmentación propuestos para los compuestos XIII y YIV, debido a que siguen el mismo mecanismo de fragmentacion y por lo tanto también puede darse un esquema general para XIIId y XIVd (Esquema 52).

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-8

A).-FRAGMENTACION DE LA PERUVINA E ISOPERUVINA.

Los espectros de masas de la Peruvina (XV)(Figura 15), e Isoperuvina (XVI)(Figura 16) con cierre lactónico en C-8 e isómeros de la Coronopilina e Isocoronopilina con respecto al cierre lactónico, presentan el mismo patrón de fragmen tación que estos compuestos, y se pueden diferenciar por dis tinta abunuancia relativa de los fragmentos; diferentes pico base; una pérdida más abundante de agua a partir del ión mo lecular para dar el fragmento de m/e (M^+-H_2O); y la forma-ción de nuevos fiagmentos a m/e 138,109 y 222.

1.-PICO BASE.

En el espectro de masas de la Peruvina (XV) el pico ba se es el fragmento a m/e 138 que se obtiene a partir del -ión molecular ; la presencia tambien como pico base en el espectro del derivado dideutorado 1-Od,3d-Peruvina (XVd)(Fi gura 15d) confirra que es un fragmento que contiene el anillo lactónico no deuterado (Esquema 55).



÷

.





.



FIGURA 14d



El pico base en la Isoperuvina (XVI)(Figura 16) es el fragmento de m/e 123 cuyo mecanismo de fragmentación es --igual al elucidado en el Esquema 48.

El fragmento de m/e 109 se obtiene por pérdida de 29 --unidades de masa del ión de m/e 138.

2.-FRAGMENTO A m/e 222.

El ión molecular verifica la pérdida de ceteno para dar el fragmento de m/e 222 en los espectros de XV y XVI; la --presencia del ión de m/e 223 en los espectros de los compue<u>s</u> tos dideuterados 1-Od,3d-Peruvina (XVd) y 1-Od,3d-Isoperuvina (XVId)(Figuras 15d y 16d respectivamente) apoyan el mecanismo en el que se pierden los átomos de carbono C-3 y C-4 (Esquema 54).





 $m_{e} 223$ (R₂ = D)

ESQUEMA 54

Teniendo los compuestos XV y XVI el mismo patrón de -fragmentación se pueden englobar en un solo esquema general (Esquema 55).

B).-FRAGMENTACION DE LOS DERIVADOS XVd y XVId.

También los espectros de masas de los derivados dideuterados 1-Od,3d Peruvina (XVd)(Figura 15d) y 1-Od,3d Isoperuvina (XVId)(Figura 16d) sirvieron para confirmar los mec<u>a</u> nismos de fragmentación elucidados para los compuestos XV y XVI.-Los fragmentos de XVd y XVId se agruparon en el Esquema 56.

C).-DIFERENCIACION ENTRE LOS ISOMEROS DE CIERRE LACTONI

CO EN C-6 y C-8.

Con respecto a la diferenciación entre los isómeros de cierre lactónico, podemos añadir que en los de cierre en C--8(Compuestos XV,XVd,XVId y XVI) no existe perdida inicial de metilo a partir del ión molecular como en los compuestos con cierre en C-6 (Compuestos XIII, XIIId, XIV y XIVd).

PSEUDOGUAYANOLIDOS CON CIERRE LACTONICO EN C-6 Y OXHIDRILO EN C-8.

A).-FRAGMENTACION DE LA DESACETILCONFERTIFLORINA Y LA ISODESACETILCONFERTIFLORINA.

Los espectros de masas de la Desacetilconfertiflorina (XVII)(Figura 17) y la Isodesacetilconfertiflorina (XVIII) (Figura 18) presentan fragmentos en que la mayoria siguen los patrones de fragmentación elucidados para sus isómeros (Compuestos XIII-XVI y XIIId-XVd) con excepción de los iónes a m/e 219, 137, 124, 197, y 188; así como distintos picos b<u>a</u> ses y abundancias relativas diferentes.

1.-FRAGMENTO A m/e (M^+-CH_3) .

La presencia de este fragmento es caracteristica de un







÷



pseudoguayanolido con cierre lactónico en C-6 debido a la pérdida inicial de metilo a partir del ión molecular en fo<u>r</u> ma bastante abundante dando el fragmento de m/e 249 en ma-yor abundancia que el de m/e 246 (M^+-H_2O).

2.-PICO BASE

Tanto en el espectro de masas de XVII (Figura 17) como en el del compuesto XVIII (Figura 18) el pico base es el -fragmento a m/e 97 que se origina del ión molecular por una ruptura entre C_{5-6} y C_{1-10} verificando el siguiente mecani<u>s</u> mo de fragmentación (Esquema 57).



XVII; XVIII; M⁺, ^m/e²⁶⁴

57 ESQUEMA

3.-FRAGMENTOS A m/e 124 y 137.

Tanto el fragmento le m/e 124 como el de m/e 137 aun-que aparecen por primera vez en este grupo de compuestos -que tienen oxhidrilos, siguei mecanismos ya descritos en gru pos anteriores.

4.-FRAGMENTO A m/e 188.

El fragmento de m/e 188 aparece en los espectros de m<u>a</u> sas de los compuestos XVII y XVIII y el análisis del espectro del derivado dideuterado 8-Od,3d-Desacetilcon^eertiflorina (XVIId)(Figura 17d) demuestra que la formaci^en de este fragmento se debe a la pérdida del anillo lactonico verifia cando el mecanismo de fragmentación del Esquema 58.



XVII; XVIII, M θ , $m_e 264$ ($R_1 = R_2 = H$) $m_e 219$ ($R_1 = R_2 = H$)XVIId; M θ , $m_e 266$ ($R_1 = R_2 = D$) $m_e 224$ ($R_1 = R_2 = D$)

ESQUEMA 58

Teniendo la Desacetilconfertiflorina (XVII)(Figura 17) y la Isodesacetilconfertiflorina (XVIII)(Figura 18) un mismo patrón de fragmentación, sus fragmentos pueden agruparse en un esquema general (Esquema 59).

B).-FRAGMENTACION DE LA 8-Od, 3d-DESACEFILCONFERTIFLORI

NA (XVIId).

El espectro de masas del derivado dideuterado 8-Od,3d--Desacetilconfertiflorina (XVIId)(Figura 17d) tiene el mismo patrón de fragmentación de los compuestos XVII y XVIII y -por lo tanto corfirmó los mecanismos de fragmentación pro-puestos para estos corpuestos (Esquema 60).









IV.- CONCLUSIONES

1.-Se establecieron los patrones de fragmentación para las lactonas sesquiterpenicas de la serie de los Pseudoguayanolidos con cierres lactonicos en C-6 y C-8 que se estu-diaron; los cuales fueron confirmados por el análisis de la fragmentación obtenida en los espectros de masas de sus correspondientes derivados deuterados.

2.-Se elucidaron y describieron los mecanismos de fragmentación para todos los compuestos analizados.

3.-Se establecieron las siguientes reglas generales de diferenciación entre los distintos isómeros analizados:-

a).-La perdida del metilo del carbono C-5 principalmente, a partir del ión molecular dando el fragmento de m/e -- (M^+-CH_3) es muy abundante y en la mayoria de los casos es el pico base(P.B.) en los compuestos con cierre lactónico en C-6 y poco abundante en los compuestos de cierre lactóni<u>c</u> co en C-8.

b).-La abundancia relativa del ión molecular es mayor en los compuestos con cierre lactónico en C-8 que en C-6.

c).-La pérdida de agua a partir del ión molecular para dar el,fragmento de m/e (M⁺-H₂O) es mayor en los compuestos con cierre lactónico en C-8 que en C-6 en donde casi no ap<u>a</u> rece.

d).-Cuando se tienen estereoisómeros cuya diferencia r<u>a</u> dica en la orientación de un solo centro asimétrico (epímeros),sus espect.os de masas presentan los mismos fragmentos y difieren solamente en la abundancia relativa de algunos de sus fragmentos y en que tienen distinto pico base.

e).-En los isómeros que difieren unicamente en el cierre lactónico en C-6 y en C-8, aunque siguen un patrón de fragmentación semejante, presentan diferencias en cuanto a la masa (m/e) de varios fragmentos, principalmente el pico base, así como tambien muy diferentes abundancias relativas para los iónes de igual masa.

f).-Los espectros de masas de los isômeros que difieren unicamente en la posición exo ó endociclica de la doble ligadura en el anillo lactónico; presentan el mismo patrón de fragmentación y se observa distinta arundancia relativa de algunos fragmentos y diferente pico base.

4.-En las condiciones experimentales utilizadas en el espectrometro de mesas, como forma característica no se observan picos metaestables en los espectros de los compuestos analizados.

5.-Se obtuvieron 17 derivados deuterados utilizando te<u>c</u> nicas de deuteración modificadas de acuerdo a las propiedades de los productos base, y 16 de ellos fueron obtenidos por primera vez; no encontrandose descritos en la literatura.

6.-En algunos casos presentados en los esquemas generales de fragmentación se proponen 2 ó 3 rutas para la formación de un mismo fragmento y la no observación de picos metacstables impide establecer si se verifican todas estas r<u>u</u> tas ó solo dos ó una; por lo tanto en los esquemas generales las secuencias de fragmentación sugeridas llevan como base la correlación de los fragmentos obtenidos en los espectros de masas de los mismos compuestos deuterados y sin deuterar; siendo esto lo más viable, pero no riguroso de -aplicar hasta que no se encuentren nuevas evidencias que -indiquen lo contrario. V.-BIBLIOGRAFIA.

- 1.-W. Herz, A. Romo de Vivar, J. Romo, and Viswanathan;
 - J. Amer. Chem. Soc. <u>85</u>, 19, (1963).
- 2.-P. Joseph-Nathan, and J. Romo. Tetrahedron, 22, 1723 (1966).
- 3.-J. Romo, P. Joseph-Nathan, and F. Díaz. Chem. and Ind, 1839 (1963).
- 4.-J. Romo, A. Romo de Vivar and C. Alvarez.- Tetrahedron 23, 529 (1967).
- 5.-J,Romo,P. Joseph-Natan and G. Siade.- Tetrahedron <u>22</u>, 1499 (1966).
- 6.-A. Romo de Vivar, M. Aguilar and T.J. Mabry.- Tetrahedron <u>26</u>, 2775 (1970).
- 7.-J. Romo, A. Romo de Vivar, E. Díaz, and A. Velez.- Recent Advances in Phytochemistry, Vol. 3, 249 (1970).
- 8.-S.M. Kupchan, Y. Aynehchi, and A.L. Burlingame.- J. Amer. Chem. Soc. <u>88</u>, 3674 (1966).
- 9.-T. Tsuchiya, E. Yoshii and T.E. Watanabe.- Tetrahedron, <u>23</u>, 4623 (1967).
- 10.-S.J. Smolenski, C.L. Bell and L. Bauer.- Lloydia, <u>30</u>, 144 (1967).
- 11.-F. Shafizadeh and N.R. Bhadane.- J. Orr. Chem. <u>37</u>, 3168 (1972).
- 12.-S. Morris K, J.E. Kelsey and J.R. Knox.- J. Org. Chem. -<u>34</u>, 3876 (1969).
- 13.-S. Morris K., J.M. Cassady and A.L. Burlingame.- J. Org.-Chem. <u>34</u>, 3867 (1969).
- 14.-L. Tsai, R.S. Highet, and W. Herz.- J. Org. Chem. <u>34</u>, 945 (1969).
- 15.-J. Romo, P. Joseph-Nathan, and F. Diaz A.- Tetrahedron <u>20</u> 79 (1969).

- 16.-C. Djerassi, J.M. Wilson, H Budzikiewicz and J.W. Cham berlin.- J. Amer. Chem. Soc. <u>84</u>, 4544 (1962).
- 17.-C. Damían .-Tesis de Maestro en Ciencias. Facultad de -Química. U.N.A.M.- "Estudio en espectrometría de masas de la descarboxilación por impacto electronico de ácidos deuterados heteroaromaticos".
- 18.-K. Biemann.-" Mass Spectrometry". Mc Graw-Hill, N. York 1962 (Capitulo 5).
- 19.-H. Budzikiewicz, C.Djerassi and D.H. Williams. "Structu re elucidation of natural products by Mass Spectrometry" Vol. 1, Alkaloids.- Holden-Day.- S. Francisco, 1964 (Ca pitulo 2).
- 20.-A. Romo, L. Rodriguez, J. Romo, M.V. Lakshmihamtham and
 W. Herz.- Tetrahedron, <u>22</u>, 3279 (1966).
- 21.-E. Cortés and M. Salmón.- Org. Mass Spec.,<u>6</u>, 85 (1972). 22.-J.H. Bowie.-Austral. J. Chem. <u>19</u>, 1619 (1966).
- 23.-M. Salmón y E. Cortés.- Rev. Latinoamer. Quím. Vol. 3/2
 67, México, D.F. (1972).
- 24.-J. Karliner, H. Budzikiewicz and C. Djerassi. J. Amer. Chem. Soc. <u>87</u>, 580 (1965).
- 25.-H. Budzikiewicz, C. Djerassi and D.H. Williams.- "Struc ture elucidation of natural products by Mass Spectrometry".-Holden-Day.- S. Francisco, 1964 (Capitulo 20).
- 26.-R.H. Shapiro, J.M. Wilson and C. Djerassi.- Steroids, <u>1</u> 1,(1963).

27.-E. Von Sydow.- Acta Chem. Scand. <u>18</u>, 1099 (1964).