UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

FACULTAD DE CIENCIAS BIOLOGICAS DIVISION ESTUDIOS POSTGRADO



"AISLAMIENTO E IDENTIFICACION DE METABOLITOS SECUNDARIOS DE Kalistroemia hirsutissima Vail.; K. parviflora Nort.; K. californica (Wats) Vall. (ZYGOPHYLLACEAE) DEL ESTADO DE NUEVO LEON".

TESIS

QUE PRESENTA COMO REQUISITO PARA OPTAR LA MAESTRIA EN CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUIMICA DE PRODUCTOS NATURALES.

PRESENTA

SALOMON MARTINEZ LOZANO

MONTERREY, N. L. ENERO DE 1991



UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON

FACULTAD DE CIENCIAS BIOLOGICAS DIVISION ESTUDIOS POSTGRADO



"AISLAMIENTO E IDENTIFICACION DE METABOLITOS SECUNDARIOS DE Kallstroemia hirsutissima Vail.; K. parviflora Nort.; K. californica (Wats) Vail. (ZYGOPHYLLACEAE) DEL ESTADO DE NUEVO LEON".

TESIS

QUE PRESENTA COMO REQUISITO PARA OPTAR LA MAESTRIA EN CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUIMICA DE PRODUCTOS NATURALES.

PRESENTA

SALOMON MARTINEZ LOZANO

MONTERREY, N. L. ENERO DE 1991

TM 25320 FCB 1991 M3



FONDO TESIS

62924

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON FACULTAD DE CIENCIAS BIOLOGICAS DIVISION ESTUDIOS POSTGRADO

"AISLAMIENTO E IDENTIFICACION DE METABOLITOS SECUNDARIOS

DE Kallstroemia hirsutissima Vail.; K. parviflora Nort.;

K. californica (Wats) Vail. (ZYGOPHYLLACEAE) DEL ESTADO

DE NUEVO LEON.'

TESIS

QUE PRESENTA COMO REQUISITO PARA OPTAR LA MAESTRIA EN - CIENCIAS CON ESPECIALIDAD EN QUIMICA DE PRODUCTOS NATU-RALES.

SALOMON MARTINEZ LOZANO

COMISION DE TESIS

PRESIDENTE:	Marin Julia Verle Der	
. ,	DRA JULIA VERDE STAR	
SECRETARIO:	Rmaili	
	Ph. D.D. RATIKANTA MAITI	
VOCAL:	Setuin Wellowal Vin	
	M.C. LETICIA VILLARREAL RIVERA	

MONTERREY, N.L.

ENERO DE 1991

"ATSLAMIENTO E IDENTIFICACION DE METABOLITOS SECUN DARIOS DE <u>Kallstroemia</u> <u>hirsutissima</u> Vail; K. --- <u>parviflora</u> North.; <u>K. californica</u> (Wats) Vail. - (ZYGOPHYLLACEAE) DEL ESTADO DE NUEVO LEON."

INDICE

RE	Su	ME	N	•	•		•	•	•	•	•	•	٠			•	•	•		•	•	•	•	•				
IN	ITR	OD	uc	C	10	N						•													•	1	1	
IM	IPO	RT	AN	C	ΙA					•	٠					•		•		• .	• 2		•	• •			2	
OB	JE	TI	VO	S			•	•	•	•		•	•	•	•	•	•		•	•		•	•				4	
HI	PO	TE	SI	S	D	E	T	RA	BA	J()	•	•	•		•	•		•	•	•		•	• (5	
AN	TE	CE	DE	NT	TE	S				•		•	•			•			•		•				•		6	
MA	TE	RI	AL	}	1	M	ΕT	01	005			•			٠	•		•	•	•	•	•			•		10	
DE	SC	RI	PC	I	N		DE	L	.A	FA	MI	LI	A	ZY	'GC)PH	IY L	LA	CE	AE				•			28	
DE	SC	RI	PC	10	N	1	DE	L	GE	NE	RO	K	al	ls	tr	200	mi	a					•	•	•		30	
DE	SC	RI	PC	I	N		DE	L	.AS	F	PLA	NT	AS		٠	•	•	•	•.		•	•	•.				31	
PA	RT	E	EX	PE	ER	I	ME	NT	AL	, ,	' R	ES	UL	.TA	DO	S	٠		•	٠	•.		•.				34	
DI	SC	us	10	N			•	٠		٠	•			٠	٠	•	٠		٠	*	*	•	•	•	•		52	
RE	co	ME	ND	A (CI	01	NE	S		٠			٠			•	•		•	•	•	•	٠	•	٠		53	
co	NC	LU	SI	01	ΙE	S	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•.			•	•	•	•.	•	•		54	100
BI	BL	10	GR	AŦ	= 1	A		•	•	•	•	•				•	•	•	•.		•.	•,	•.	•	•,	¥	55	
AE	RE	VI	AT	UF	RA	S		•								•	•		•	•		•	•.	•,	•		59	
EC	DE	CT	DA	C																							70	,

AGRADECIMIENTOS

A la Dra. Julia Verde Star, por sus consejos y valiosa - dirección del presente trabajo; al Dr. Ratikanta Maiti M. y a la M.C. Leticia Villarreal Rivera por sus sugerencias y la revisión de este escrito.

A los Biól. Jose Luis Gutierrez Lobatos y Marcela González de Vargas, por haber dedicado parte de su tiempo a - la identificación del material botánico.

A la Q.B.P. Delia Treviño de Cárdenas y a los Biól. Oscar Guajardo Ríos y Adriana Legorreta M. por su ayuda en la colecta de las plantas.

A la M.C. Mayra Covarrubias por las facilidades brindadas para la realización de este escrito.

Al Q.B.P. Juan Antonio Rodríguez Arzave por haber facilitado el Laboratorio de Bioquímica para llevar a cabo la parte experimental.

A la M.C. Azucena Oranday y M.C. Catalina Rivas por sus - orientaciones y consejos.

A la Señora Lydia Bermudes de Luna por facilitar el material de cristaleria para el desarrollo de esta Tesis.

Al Señor Roberto Mendez Silva por su ayuda en la copia de las manchas cromatográficas.

Al Biól. Alejandro Ledezma por su valiosa ayuda en la determinación de los puntos de fusión. A los Biól. Ana Luisa Dávila, Teresa González Rivera, -Sergio Moreno Limón y María Teresa Arizpe Leal por haber
colaborado tan gentilmente en la mecanografía del presente escrito.

A TODOS INFINITAS GRACIAS.

RESUMEN

Las especies estudiadas fueron Kallstroemia parviflora, K. hirsutissima y K. california, son importantes como fuente - de hormonas, diuréticos, laxantes y otros compuestos de -- uso medicinal. El presente trabajo tiene como objetivo determinar las estructuras de los metabolitos encontrados, establecer una relación taxonómica entre los mismos y su - fuente de obtención para lograr un mejor aprovechamiento - de esta flora. De los resultados obtenidos cabe destacar - que las 3 especies estudiadas contienen diosgenina en porciento que varía de .02 % a .05%. Reportada también en -- otras especies de Zygophyllaceae. Por lo que se concluye - que las taxa utilizada para este estudio son nuevas - fuentes de obtención de dicho compuesto.

Las plantas son para el hombre de vital importancia, ya que de ellas se obtiene alimento, vestido y salud. De - ahí, que sea imprescindible conocer el potencial de la flora mexicana, a fin de optimizar un mejor aprovecha-- miento de este recurso natural.

Es importante analizar su contenido químico y en base - a lo que se obtenga utilizar sus compuestos en la fabricación de sedantes, analgésicos, hormonas, etc., y - así evitar importaciones que harian dependiente al país de éstas productos, implicando una fuga de divisas. Tomando en cuenta que las plantas que integran la Familia Zygophylaceae son productoras de metabolitos de gran importancia se seleccionaron las plantas Kallstroemia - parviflora North. K. hirsutissima Vail y K. californica (Wats) Vail, para su estudio químico ya que no están reportadas en la literatura y es factible encontrar com puestos que han sido reportados para otras especies de la Familia Zygophyllaceae.

IMPORTANCIA

Las Zigofiláceas son un grupo de plantas que reûnen - alrededor de 25 a 30 generos en 250 especies; éstas - plantas han sido poco estudiadas a pesar de su importancia industrial, ya que su madera es de las más densas y duras, como la <u>Guayacum officinale</u>. Esta especie y otras del gênero de <u>Zygophyllum</u>, <u>Tribulus y Larrea</u>, son cultivadas para ornato, principalmente en regiones cálidas.

En Colombia, es utilizada la infusión de Kallstroemia - maxima, como diurético y laxante. En Venezuela, se hacen cataplasmas de la planta y se aplica en abscesos y tumo-res. La infusión de cocción de la planta, se utilizó en el pasado como remedio para la parálisis, tétano y espasmos; y se recomendaba su uso en baños calientes para los pacientes de esas afecciones.

Se han aisaldo también, alcaloides, agliconas, glucosiflo noides, esteroles, sapogeninas, lignanos, etc.

Debido a lo anterior, es importante considerar para las plantas, a estudiar lo siguiente:

- a) Conocer el contenido de metabolitos secundarios de las plantas mexicanas a estudiar.
- b) La utilización de estos metabolitos en la fabricación de sedantes, analgesicos, midriáticos, estimulantes, laxantes, eméticos, astringentes, hormonas, jabones y cura contra el cáncer.

- c) Evitar la importación de algunos de estos pro-ductos.
- d) Aprovechar el genero <u>Kallstroemia</u> como un re-curso natural.

OBJETIVOS

- a) Determinar las estructuras de los metabolitos secundarios presentes en las especies seleccionadas, mediante técnicas espectrofotométricas y pruebas químicas.
- b) Establecer una relación quimiotaxonómica entre los metabolitos secundarios y su fuente de obtención a nivel de familia y género.
- c) Lograr un mejor aprovechamiento de las especies seleccionadas.
- d) Proporcionar nuevas opciones de materias primas, para la Industria Química y Farmacéutica.

HIPOTESIS DE TRABAJO

Encontrar compuestos químicos de importancia económica que han sido reportados para otras especies del género Kallstroemia y se espera determinarlos en las plantas a estudiar para su mejor utilización.

ANTECEDENTES

Los estudios fitoquímicos reportados para la familia - Zygophyllaceae se reducen a los siguientes:

Lawrence, en 1951, reporta que <u>Tribulus</u> y <u>Larrea</u> son cultivadas domésticamente para ornato, princ<u>i</u> palmente en regiones cálidas.

Hegnauer, en 1964, menciona los esteroles, sitosterol estigmasterol y compesterol, también citados por Dominguez en 1973. para \underline{T} . \underline{T} $\underline{T$

Jameson, y Reid en 1969, reportaron a los alcalo<u>i</u> des, Harmano, Harmina y Harmol, en los géneros -- Guaiacum, Fagonia, Tribulus y Zygophyllum.

Corell y Johnston, en 1970, reportan el aislamien to de diosgenina de una nueva fuente de <u>Kallstroe</u> mia pubescens.

Dominguez em 1973 determinó en \underline{T} . $\underline{terrestris}$ y - \underline{T} . \underline{alatus} la presencia de los siguientes esteroles: Sitosterol, Estigmasterol y Campesterol, utilizando para su determinación principalmente métodos espectrofotométricos.

Dawidar y Fayer en 1974, mencionan las agliconas Kaempferol, Kaempferol 3-7 dimetil eter, Quercitina y Quercitina 3,7,3-4, tetrametil eter en los géneros; Larrea y Tribulus, los siguientes grucosiflavonoides Isorhamnetina-3-0 Rhamnoglucosa rutina. Marcetin3, 5 dimetil eter, 3-0 Rhamnoglucosa, Uicenina 2. Para Fagonia crectica, reportan los azúcares: -- D-arabinosa, D-glucosa y D-xilosa.

Danielson Y Jawes, en 1975, encontraron la sapogen<u>i</u> na Hecogenina en <u>T. terrestris</u>.

Chakravarti <u>et.al.</u>, en 1976, aisló de <u>K. pubens</u>, cant<u>i</u> dades apreciables de saponinas, donde encontraron - como principal constituyente la diosgenina.

Mahato y Chakravarti en 1978, aisló de <u>T. terrestris</u> (Zygophyllaceae) Diosgenina y otros constituyentes esteroidales como B-sitosterol, Estigmasterol y Neotigogenina.

Sharma, Narula y Varadarayan, en 1977, citan la presencia de diosgenina en \underline{T} . $\underline{terrestris}$ y \underline{T} . \underline{alatus} . - Sharma, A.C. y Narula, J.L. en 1977 aislan de \underline{K} . --- maxima, una nueva sapogenina, la 25-S-esperistat 4- en 3-12 diona para $\underline{Fagonia}$ $\underline{creitua}$, $\underline{reporta}$ L. Rhamnosa.

Timmerman, B.N. y Valsei, A. 1979, reportan los siguientes lignanos:

- Acido Guayarético en Guaiacum officinale.

- Guayacina en G.sarctuna
- Acido Nordihidro Guayarético en <u>Larrea</u> <u>cucinifolia</u>
 - L. nitida, L. divaricata, Porlieria hygroniterica,
 - G. officinale, Bulnesia sarmenti y G. sanctum.

Tombesi, en 1983, reporta Tigogenina en T. terrestris.

Martínez, en 1984, realizó un estudio fitoquímico de

<u>Kallstroemia maxima</u>, colectada en el Municipio de -
Monterrey, N.L. y de la cual obtuvo KCl, esteroides,
sapogeninas, no logrando aislar ningún compuesto pu

ro y haciendo la determinación por métodos espectro
fotométricos y RMN.

Santos, en 1986, realizó un estudio de <u>K</u>. <u>grandiflora</u> donde reporta, que encontró esteroles y sapogeninas determinados por medio de cromatografías y métodos - espectroscópicos.

Verde Star, en 1987, en su Tesis Doctoral, aisló de K. <u>maxima</u>, KCl, diosgenina y 2,5,8 espirostat en -3, 12 diona. Utilizando métodos físicos, químicos y espectrofotométricos.

DISTRIBUCION GEOGRAFICA

Las especies estudiadas fueron colectadas en las siguien tes localidades:

Kallstroemia californica:

Villaldama, N.L.

Kallstroemia hirsutisima:

Monterrey, N.L., Lampazos, N.L.

Marin, N.L.

Kallstroemia parviflora:

Monterrey, N.L., Lampazos, N.L.

Marin, N.L.

MATERIAL Y METODOS

El material botánico, utilizado en este trabajo, fue - colectado parte aérea, flores y frutos, así como su - - raíz, fueron deshidratados en una secadora botánica y - posteriormente fueron triturados en un molino "Wiley", - para luego, ser extraídos con un extractor tipo "Soxhlet" utilizando solventes de polaridad creciente: hexano y metanol, por períodos sucesivos de 7 días, cada vez hasta agotar los solventes.

Los extractos fueron concentrados en un rotavapor, aplicando bajas temperaturas y a presión reducida. (Diagra--mas 1,2,3,4,5,6).

Los principios activos fueron aislados por técnicas de separación, como son; cristalización, cromatografía en
capa delgada, cromatografía en columna líquido flash y
cromatografía en capa delgada preparativa. (25)

CRISTALIZACION:

Se puede llevar a cabo con varios disolventes o mezclas de ellos, observando las reglas siguientes:

- 1.- Que disuelva los compuestos a altas temperaturas y en forma rápida.
- 2.- Las impurezas deben solubilizarse en frío más que el compuesto (soluto).
- 3.- Que el soluto sea muy poco soluble en el disolvente a

baja temperatura.

- 4.- Que sea volâtil, para que se elimine de los cristales.
- 5. Que no reaccione con el soluto.

METODOS CROMATOGRAFICOS:

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA. (25)

Es utilizada para separar y purificar principios activos. Este tipo de cromatografía se desarrolla en dos fases: - una estacionaria y otra móvil. Para la fase estacionaria se usan de vidrio de las siguientes medidas:

- 1.- 10 cm. de alto por 2.5. de ancho.
- 2.- 10 cm. de alto por 5 cm. de ancho
- 3.- 10 cm. de alto por 10 cm. de ancho.
- 4.- 20 cm. de alto por 20 cm. de ancho.

La pasta de gel de sílica "G", se prepara mezclando 30 gr. en 60 ml. de agua destilada, después de agitar la mezcla - rápidamente, se aplica sobre la placa de vidrio con un aparato Desaga-Heidelberg, luego son secados a 100°C en la -- estufa por una o dos horas.

FASE MOVIL:

Los eluentes que fueron utilizados, son de polaridades di ferentes: hexano, benceno, cloruro de metileno, acetona, - metanol y agua; se trabajó con mezclas de ellos en dife-rentes proporciones.

AGENTES CROMOGENICOS:

Son utilizados para revelar los cromatogramas y localizar los componentes que no se aprecian a simple vista.

Para este estudio, se utilizaron los siguientes agentes cromogénicos:

- 1. Luz ultravioleta.
- Solución de Cloruro de Cobalto (2 gr. de Cloruro de Cobalto en 100 ml. de solución acuosa de Acido Sulfúrico al 10%).
- 3.- Reactivo de Dragendorff modificado.

Los agentes cromogénicos se aplican con un aspersor y en ocasiones se calienta la placa entre 100 y 125° C para el revelado.

CROMATOGRAFIA EN COLUMNA LIQUIDO FLASH:

Se usa para separar componentes de una mezcla y también consta de dos fases, una móvil y otra estacionaria. Consiste en una columna de vidrio de dimensión apropiada para la cantidad de muestra y como absorvente; se utilizó Gel de Silica de malla 60. como base móvil; se utilizaron disolventes de creciente polaridad y mezclas de ellos, se aplica a la columna Nitrógeno a presión, para efectuar una rápida separación.

CROMATOGRAFIA DE CAPA DELGADA PREPARATIVA:

Esta técnica es similar a la CCD, solo que aquî se incrementa el grosor del Gel de Sílice a 5 mm. y las dimensio

nes que más se utilizan son las de 20 x 20.

METODOS FISICOS

PUNTO DE FUSION:

Se utilizó un aparato Electrothermal, serie IA9100 Digital

Melting Point, para la determinación en capilar cerrado.

METODOS ESPECTROSCOPICOS

- a) Espectroscopía ultravioleta, Se empleó un espectrofotómetro L-Perkin-Elmer.
- b) Espectroscopía de Resonancia Magnética Nuclear Se utilizó un espectrómetro Varian. Como referencia interna, se utilizó tetrametilsilano; y como disolventes; acetona deuterada, piridina, tetracloruro de carbono y cloroformo.
 - c) Espectroscopía Infrarroja. Los espectros se determinan en un Perkin-Elmer. Las muestras se combinaron con KBr para hacer las pastillas a presión.

ROTACION OPTICA:

Se determinarón en un polarimetro Perkin-Elmer.

METODOS QUIMICOS

IGNICION:

Con ésta prueba, podemos distinguir un compuesto orgánico; se coloca una pequeña cantidad en una espátula, llevandola directamente a la flama; si arde el compuesto y no deja ce

nizas, es orgánico.(25)

PRUEBA DE LA FLAMA:

Se coloca una porción pequeña de la muestra en una asa de platino y se pone a la flama; observando el color de la -. flama a través de un vidrio de cobalto. Si se presenta un color violeta, indica la presencia de potasio. [25]

INSATURACIONES:

Prueba de Baeyer. Se prepara una solución de KMnO₄ al 2% en agua. Se disuelvem 0.2 gr. de la muestra en agua, acetona o alcohol eltilico y se agrega gota a gota la solución de permanganato. La prueba es positiva, si hay decoloración de más de tres gotas del reactivo.(25)

Prueba de Tetranitrometano: se disuelve 0.1 mg. de mues-tra en 0.1 ml. de cloroformo y se agregan 0.2 ml. de te-tranitrometano en cloroformo. Se observa la intensidad y rapidéz con que aparece la coloración amarilla. La prueba es positiva para dobles enlaces no terminales. (25).

Prueba de Bromo: Se disuelven 0.2 mg. de muestra en 1 ml. de tetracloruro de carbomo y se agrega gota a gota a una solución de bromo en tetracloruro de carbono al 2%. La - prueba se considera positiva para dobles enlaces, si la - solución de bromo se decolora en 1 minuto.(25)

GRUPO CARBONILO:

Prueba de la 2,4-dinitro fenilhidracina: De 1 a 10 mg. - de la muestra, se disuelven en etanol; se le anaden unas gotas de una solución saturada de 2,4-dinitro fenilhidracina en ácido clorhidrico 6N; la formación de un precipitado amarillo o naranja, indica la presencia del grupo - carbonilo. (25).

HIDROXILOS FENOLICOS:

Prueba de Cloruro Férrico: se disuelve una pequeña cantidad de muestra en etanol y se añade una gota de solución de cloruro férrico en agua (2.5%). La aparición de una coloración o precipitado rojo, azul, violeta o verde, se considera positiva. En algunos casos, es necesario utilizar una solución no-acuosa de cloruro férrico a la que se añade una base débil, por ejemplo, el sistema cloroformo-piridina, para hacer más sensible la determinación. (25)

ESTEROIDES Y TRITERPENOS:

Prueba de Liebermann-Buchard: La muestra disuelta en cloroformo, se trata con unoas gotas de reactivo, el cual se prepara agregando una gota de ácido sulfúrico a una -mezcla, de 1 ml. de cloroformo y 1 ml. de anhidrido acético. La presencia de triterpenos y esteroides se confirma, si hay aparición de color, que va desde azul, verde, rojo, rosa, lila, hasta morado. Se observa el desarrollo de color al mezclar y a los 1,5,10 y 60 minutos. (25).

Estructura

Acido Guayarético

Guaiacum officinale L.

Guaiacum sanctum L.

Estructura

Acido Nordhidroguayérico

Larrea cuneifolia Cav.

Larrea nitida Cav.

Guayacina

Guaiacum officinale L. Guaiacum sanctum L.

Estructura

Furoguayacina

Larrea divaricata Cav.

Porlieria higroneterica Ruíz & Pavon.

Guaiacum officinale L.

<u>Bulnesia</u> <u>sarmienti</u> Lorentz.

Guaiacum sanctum L.

AZUCARES AISLADOS DE LA SUBFAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA (25)

Estructura CHO II-C-OH H-C-OH IIO-C-H CH₃

L-rhamnosa

Fagonia creitica Linn.

Estructura

CH20H H-C-0H H-C-0H CH0

D-arabinosa

Fagonia creitica Linn.

Estructura

CH2011 H-C-OH H-C-OH CHO

D-glucosa

Fagonia creitica Linn.

Estructura

D-xilosa Fagonia <u>creitica</u> Linn.

SAPOGENINAS AISLADAS DE LA SUBFAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA (25)

Estructura

Hecogenina Tribulus terrestris L.

Estructura

Diosgenina

Tribulus terrestris L. Tribulus alatus

Estructura

Tribulus terrestris L.

Estructura

Tigogenina [5,25 S]

Tribulus terrestris L.

ESTEROIDES AISLADOS DE LA SUBFAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA(25)

B-sitosterol

Tribulus terrestris L.

Estructura

Estigmasterol

Tribulus terrestris L.
Tribulus alatus

AGLICONAS AISLADAS DE LA SUBFAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA (25)

Estructura

Kaempferol

Larrea nitida Cav.

Larrea tridentata (DC.) Cov.

Larrea divaricata Cav.

Tribulus terrestris L.

Kaempferol-3,7

Quercitina

Larrea nitida Cav.

Larrea tridentata (DC.) Cov.

Larrea divaricata Cav.

Tribulus terrestris L.

*ALCALOIDES AISLADOS DE LA SUBFAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA (25)

Estructura

Harmina

Guaiacum officinale L.

Tribulus terrestris L.

Zygophyllum fabago Linn.

GLUCOSIFLAVONOIDES AISLADOS DE LA SUBBAMILIA ZYGOPHYLLOIDEA (25)

Estructura

Isorhamnetin-3-0-rhamno-glucosa

<u>Larrea</u> <u>cuneifolia</u> Cav.

Rutina

Larrea divaricata Cav.

Larrea nitida Cav.

Tribulus terrestris L.

Estructura

Miricetin-3,5 dimetil eter 3-0-rhamnoglucosa <u>Larrea cuneifolia</u> Cav.

Estructura

Vicenina 2

2

Larrea divaricata Cav.

Estructura

San Co

Quercitina-3,7,3', 4', tetrametileter.

Larrea nitida Cav.

Larrea tridentata (DC.) Cov.

Larrea divaricata Cav.

DESCRIPCION DELA FAMILIA ZYGOPHYLLACEAE (4)

Hierbas postradas, anuales o perenes, arbustos, algunas veces o raramente árboles pequeños; ramaje difuso, curvo a nodos; estípulas presentes, hojas opuestas o raramente conjuntadas en fascículos, en nodos o alternados, pinnadas y a veces compuestas o raramente irregularmente pinnatificadas; folíolos, usualmente opuestos y pa-reados, enteros; flores perfectas, regulares por lo común, de 5 miembros, pseudoauxiliarmente; pedúnculos solitarios o raramente agrupados; 4 6 5 sépalos, libres, a veces diferentes, sobrepuestos en botón, persistentes o deciduos; 4 & 5 pétalos, libres, iguales, distribuidos, sobrepuestos, envueltos o convulsionados en botones los filamentos (12 a 15), usualmente en dos verticilos; filamentos libres o en verticilos exteriores unidos basal mente a los pétalos, algunas veces hendidos basalmente o con un apéndice basal; disco usualmente conspicuo; gi neceo de 2 a 5 carpelos unidos; ovario superior, 2 a 5 ó 10 lóbulos y lóculos; placentación axial; estilo usual mente persistente a formar un pico sobre el ápice fru-tal; varias semillas por lóculo.

La familia Zygophyllaceae, se divide en 5 a 7 subfami-lias, compuestas de unos 25 a 30 géneros divididos en -250 especies. Subfamilias

Peganoîdes Zygophylloidea

Morkillicidea <u>Nitrarioidea</u>

Tetradiclidoidea Balantiloidea

Augeoidea

Dentro de la subfamilia Zygophylloidea se encuentran los siguientes géneros

<u>Bulnesia</u> <u>Larrea</u>

<u>Fagonia</u> <u>Tribulus</u>

Guaicum Prolieria

Kallstroemia Zygophyllum

DESCRIPCION DEL GENERO (4)

El género Kallstroemia está formado por hierbas postradas o inclinadas, con ramas difusas ascendentes, anual o perenne; tallo pubescente o liso, extendido radialmen te desde la raíz central; hojas opuestas, pinnadas, ova ladas a elípticas, algunas diferentes; flores solita-rias; 5 sépalos, subulados a ovalados, pubescentes, so brepuestos en botón. persistente, 5 pétalos, anaranjados o amarillos (raramente blancos), ovalados; ápice redondeado a ligeramente cortados, enrollado en botón, marcescente; 10 estambres de pétalos opuestos y adheri dos basalmente, ovarios globular u ovoide; 10 lóbulos y lóculos, pubescentes a lisis; 1 ovulo por lóculo; pistilo formando un persistente pico sobre el ápice -frutal; 10 lóbulos pubescentes a lisos, al madurar, se separan en 10 semillas indehiscentes de mericarpios -no ramificados.

El género <u>Kallstroemia</u>, está compuesto aproximadamente de 17 especies, localizadas en las áreas áridas y tropicales secas. Las especies usualmente son encontradas en suelos aluviales, arenosos y accidentales.

DESCRIPCION DE LAS PLANTAS (4)

Kallstroemia parvifolia Nort.

(Figura 1)

Plantas tendidas y reclinadas anuales; tallos serosos y - velludos, llegando a se desnudos, hasta de 1 m. de longitud; hojas elípticas de 1 a 6 cm. de longitud; pares de - hojillas de 3 a 5, elípticas, oblongadas u ovales de 8 a 19mm. de longitud, por 3.5 a 9 mm. de ancho; los pedánculos usualmente más largos que las hojas subtendidas; sépalos lanceolados, de 4 a 7 mm. de longitud; y de 1 a 2 mm. de ancho, persistentes; pétalos naranjas, ligeramente ovalados de 5 a 11 mm. de longitud y 3.5 a 6 mm. de ancho; frutos carnosos u ovados, de 3 a 7 mm. de ancho y de 3 a 6 -m. de largo; espolón cilíndrico más largo que el cuerpo de 4 a 9 mm. de largo; mericarpo rugoso o tubercalado de 3 a 4 mm. de alto y cerca de 1 mm. de ancho.

K. intermedia Rydb., es la más común de los géneros representativos en Texas, encontrándose en todas partes en el Este y Sureste de Texas. Las plantas altas hacia el Surdel llano del Río Grande de Abril a Noviembre; en abrevaderos N.M., Colo., Ariz. y S. Nev. al S.E. California, y en Ikla y Md. hasta 111, Chihuahua, Coahuila, Nuevo León, Durango, Zacatecas, Aguascalientes, San Luis Potosí, Guanajuato e Hidalgo.

Kallstroemia hirsutissima Vail.

(Figura 2)

Plantas tendidas, anuales, formando una carpeta felpuda, tallo abundante, gris-seroso y velludo, de 15 a 70 cm. - de longitud; hojas ovaladas de 1 a 14 cm. de longitud, - hojas pequeñas de 3 a 4 pares, amplias elípticas; hasta, oblongas-ovaladas o ampliamente ovaladas; densamente velludas y conspicuamente ciliadas de 12 a 19 mm. de longitud y de 5 a 11 mm. de ancho; pedúnculos más cortos que las hojas subtendidas; sépalos de 2.5 a 4 mm. de longitud y cerca de 1 mm. de ancho persistentes; pétalos amarillos ovalados de 2 a 4 mm. de longitud y cerca de 1.5 mm. de ancho; fruto carnoso ampliamente ovoide de 4 a 5 mm. de alto y 6 a 8 mm. de ancho; espolón, ampliamente cónico;-con vellos blancos basales más cortos que el cuerpo de 1 a 4 mm. de longitud; mericarpios prominentemente tuberculados de cerca de 4 mm. de alto y 1 mm. de ancho.

Escasamente encontrándose a través del llano del Río Gra \underline{n} de hasta Cameron Colorado, etc. Reportada como tóxica para el ganado.

Kallstroemia <u>californica</u> (Wats.) Vail. (Figura 3).

🔪 Plantas tendidas y reclinadas, anuales; de tallos ve-lludos, llegando a ser desnudos, de 10 a 15 cm. de lon gitud; hojas elípticas, de 1.5 a 6 cm. de longitud; ho jas pequeñas en pares de 3 a 6, elípticas y ovales, llegando a ser desnudas de 4 a 17 mm. de longitud y de 1.5 a 9 mm. de ancho; pedánculos más cortos que las ho 🔪 jas subtendidas, sépalos lanceolados, de 2 a 4 mm. de 👫 📉 longitud y de 1 a 1.5 mm. de ancho, usualmente deciduos; pétalos amarillos, ovalados de 4 a 6 mm. de longitud y de 2.5 a 3 mm. de ancho; fruto carnoso, de 3 a 5 mm. de ancho y de 4 mmm. de alto; espolón cilindrico, la base cónica más corta que el cuerpo, de 2 a 4 mm. de longi-tud. Mericarpo de cerca de 3 mm. de alto y 1 mm. de an cho con tubérculos romos de 1.5 mm. de longitud, inclu yendo variedad brachystylis (Vail) Kearn & Peeb K. ---brachystylis Vail encontrândose escasamente en el Estado de Nuevo León.

PARTE EXPERIMENTAL Y RESULTADOS

De las plantas estudiadas se procesaron las siguientes ca \underline{n} tidades:

Kallstroemia	parviflora	295	gr.	de	planta	seca
Kallstroemia	hirsutissima	229	gr.	de	planta	seca
Kallstroemia	californica	50	gr.	de	planta	seca

Los extractos obtenidos de las plantas fueron concentrados en un rotavapor y pesados:

				0.0000
K. parviflora	Extracto	hexánico	4.8608	КрЕН
	Extracto	metanólico	24.7135	KpEM
K. hirsutissima	Extracto	hexánoico	5.7437	KhEH
	Extracto	metanolico	38.5091	KhEM
K. californica	Extracto	hexánico	2.8431	KcEH
	Extracto	metanolico	13.2660	KcEM

A cada uno de los extractos se le corrió una cromatografía en capa delgada obteniendo los siguientes resultados.

EXTRACTO HEXANICO DE Kallstroemia californica

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:

REVELADA CON

Ró

Forma

CoCl₂

Color

0.9285

0.5

Café claro

Amarillo

EXTRACTO HEXANICO DE Kallstroemia hirsutissima

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA

ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9

REVELADO CON COCL2

Ró

0.75

0.928

Forma

Color

Verdoso

Verdoso

EXTRACTO HEXANICO DE Kallstroemia parviflora

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADO CON COCL,

Ró

Forma

Color

0.9642

Café

0.375

Amarillo

EXTRACTO HEXANICO DE Kallstroemia californica

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA

ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADO CON L. U. V.

Rh

Forma

Color

0.928

0.75

Incoloro

Incoloro

EXTRACTO HEXANICO DE Kallstroemia hirsutissima

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADO CON L.U.V.

RF	Forma	Color
0.964	0	Incoloro
0.928		Rosa
0.857		Rojizo
0.785	00	Naranja rojizo
0.714		Incoloro
0.428		Anaranjado
0.178		Incoloro
0.128		Incoloro
0.107		Naranja

EXTRACTO HEXANOICO DE Kallstroemia parvifolia

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA / ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON L. U. V.

Ró	Forma	Color
0.928	\bigcirc	Incoloro
0.85	0	Rosa
0.67	\Diamond	Incoloro

EXTRACTO METANOLICO DE <u>Kallstroemia</u> <u>californica</u>

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON Cocl2

Ró	Forma	Color
0.75		Café Obscuro
0.6875		Verde Obscuro
0.625		Grîs
0.375		Violeta
0.3125		Verde
0.2812		Café Obscuro
0.1562		Café Claro
0.125		Gris

EXTRACTO METANOLICO DE <u>Kallstroemia hirsutissima</u> CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCE,NO: ACETONA 9:1

REVELADA CON Coclo

Rf	Forma	Color
0.75	\sim	Gris Obscuro
0.6875		Verde Pálido
0.3437		Gris Obscuro
0.25		Verde Pâlido

EXTRACTO METANOLICO DE <u>Kallstroemia parvifolia</u>

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON COCL2

Ró	Forma	Color
0.75		Gris
0.6562		Negro Claro
0.375		Gris
0.3125		Verde Claro
0.25		Gris Obscuro
0.1562		Violeta

EXTRACTO METANOLICO DE Kallstroemia californica

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON L. U. V.

Ró	Forma	Color
0.7187		Café
0.6562		Amarillo
0.5625	$ \bigcirc $	Amarillo
0.4687	\bigcirc	Violeta
0.375		Amarillo
0.3437	~~	Amarillo
0.3125		Amarillo
0.1562		cafe

EXTRACTO METANOLICO DE <u>Kallstroemia hirsutissima</u>

CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA ELUENTE: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON L. U. V.

Rf	Forma	Color
0.5		Incoloro
0.0937		Incoloro
0.0625		Incoloro

EXTRACTO METANOLICO DE <u>Kallstroemia</u> <u>parviflora</u> CROMATOGRAFIA EN CAPA DELGADA <u>ELUENTE</u>: BENCENO: ACETONA 9:1

REVELADA CON L. U. V.

Rf	Forma	Color
0.4062	0	Incoloro
0.3125	\triangle	Incoloro
0.2187		Incoloro
0 1 562		Café Obscuro
0.0625	65	Amarillo
0.625	\approx	Café
0.656	\Leftrightarrow	Café

Los extractos hexánicos se ponen a reflujar con 250 ml. de metanol (Diagramas 1, 2 y 3.) durante dos horas, - se deja enfriar y se separa por filtración obteniéndose un precipitado (1) y un filtrado (2). El precipitado -- (1) se lava con cloruro de metileno, se pesa y se guarda el filtrado (3).

(1)	<u>K</u> .	parviflora	.3036	P.F.	95°C	KpEHIMeOH
(1)	<u>K</u> ,	hirsutissima	.1519	P.F.	260°C	KhEHIMeOH
(1)	Κ.	californica	.1505	P.F.	260°C	KCEHIMeOH

Dieron positivas las pruebas de cloruros y la de potasio a la flama y en la prueba de ignición quedan cenizas como residuo. El filtrado (2) se concentra y se corren croma-tografías en columna con silica gel #60 utilizando como eluentes hexano; hexano-acetona; acetona, metanol.

Peso de los concentrados del filtrado (2)

K. parviflora 3.0450 KpEHSM

K. hirsutissima 3.9764 KhEHSM

K. californica 1.0431 KcEHSM

El filtrado (3) se concentró y se pesó.

K. parviflora .1353 gr. KpEHSM

K. hirsutissima .0739 gr. KhEHSM

K. californica .0322 gr. KcEHSM

Se les hicieron las siguientes pruebas:

Liberman - Buchard

Dio positiva unicamente K. californica.

Solubles en cloruro de metileno

Insolubles en acetona, metanol y agua caliente.

Prueba de bromo negativa.

A los filtrados (2) se les corrio cromatografía en columna utilizando los siguientes eluentes hasta agotarlos; Hexano, Hexano-acetona, y acetona en diferentes proporciones para luego estudiar las que presentan mejores resultados de separación, y a las fracciones obtenidas se les hicieron las siguientes pruebas:

De K. <u>californica</u> se obtuvo una fracción con acetona resultando un precipitado de color verde. Prueba de Fenil hidracina positiva, Bayer, Fecl3 y Liberman Buchard positiva.

De \underline{K} . $\underline{hirsutissima}$, la fracción obtenida con acetona es un precipitado de color verde. Prueba de Fenil hidracina negativa, Bayer y FeCl $_3$ negativa, Liberman Buchard fue positiva.

De <u>K</u>. <u>parviflora</u>, la fracción obtenida con hexano-acetona 9:1 al concentrarla quedan cristales blancos dando positiva la prueba de la Fenil hidracina y negativas las pruebas de Bayer, FeCl3 y Liberman Buchard. Para esta misma planta la fracción obtenida con acetona fue un precipitado de color verde, dando las mismas pruebas que la fracción anterior.

Cromatografía en capa delgada de las fracciones obtenidas en la columna del filtrado (2) utilizando como eluente ben ceno-acetona y reveladas con luz ultravioleta.

KpEHSM fracción obtenida con acetona

Forma	Color	Rf.
\sim	Incolora	0.4482
(2)	Roja	0.5512
0	Incolora	0.7586

KpEHSM fracción obtenida con acetona - hexano

Forma

Color

RE

Incolora

0.7586

KcEHSM fracción obtenida con acetona

Forma

Color

Ró

0

Incolora

0.7586

KhEHSM fracción obtenida con acetona No reveló nada.

Cromatografía en capa delgada de las fracciones obtenidas en la columna del filtrado (2) utilizando como eluente -- Bemceno-acetona 9:1 reveladas con cloruro de cobalto. Solamente K. parviflora fue positiva:

KpEHSM fracción obtenida con acetona

Forma	Col	or	R6
	Café		0.2068
	Viol	eta	0.3103
\approx	Café		0.1662
\bigcirc	Café	violaceo	.7586

KpEHSM fracción obtenida con Hexano-acetona

Forma

Color

RK

Café violaceo 0.7586

EXTRACTO METANOLICO

(Diagramas 4, 5 y 6)

Se reflujó cada uno con ${\rm H_2SO_4}$ 2N durante dos horas, se de jó enfriar y se filtro, eliminando el filtrado y el precipitado se envolvió en papel filtro y se extrae en un aparato tipo Soxhlet con acetona durante siete dias, luego - se descarta la acetona en un rotavapor y los extractos obtenidos fueron pesados:

\underline{K} .	parviflora	8.9603	gr.	KpEM	ACETONA
<u>K</u> .	hirsutissima	11.4401	gr.	KhEM	ACETONA
<u>K</u> .	californica	4.0030	gr.	KCEM	ACETONA

Cromatografía en capa delgada de los extractos Metanolico Acetona. Utilizando como eluente Benceno-acetona 9:1 y $r\underline{e}$ veladas con luz ultravioleta.

K. parviflora.

Forma	Color	Ró
	Amarilla	0.0625
\mathcal{A}	Café Obscuro	0.1562
	Amarilla	0.2187
Δ	Incolora	0.3125
(N)	Incolora	0.4062
\ll	Café	0.6250
	Café	0.6562

K. hirsutissima

Forma	Color	Rf
	Incolora	0.0625
	Incolora	0.0937
	Incolora	0.1562

K. californica.

Forma	Color	Rf
	Café	0.1562
	Amarilla	0.3125
	Amarilla	0.3437
	Amarilla	0.3750
hund	Violácea	0.4687
	Amarilla	0.5625
	Amarilla	0.6562
	Café	0.7187

REVELADAS CON CLORURO DE COBALTO Eluente Benceno-acetona 9:1

K. parviflora.

Forma	Color	R6
	Violeta	0.1562
	Gris Obscuro	0.2500
	Verde claro	0.3125
	Gris	0.3750
	Negro claro	0.6562
	Gris:	0.7500

K. hirsutissima.

Forma	Color	Ró
	Verde Pálido	0.2500
	Gris Obscuro	0.3437
	Verde Pálido	0.6875
	Gris Obscuro	0.7500

K. californica.

Forma	Color	Rf
	Gris	0.1250
	Café Claro	0.1562
	Café Obscuro	0.2812
	Verde	0.3125
	Violeta	0.3750
	Gris	0.6250
	Verde Obscuro	0.6875
	Café Obscuro	0.7500

A los extractos acetonicos se les corrio cromatografía en columna utilizando como eluentes Hexano-acetona (H:A) y (A) Acetona. Las fracciones obtenidas fueron concentradas en un rotavapor obteniendo los siguientes residuos:

- 1.- K. parviflora H: A 9:1 cristales incoloros
- 2.- K. parviflora A cristales incoloros entremezclados -- con un residuo verde obscuro.
- 3.- K. californica H:A 9.75 0.25 cristales incoloros.
- 4.- <u>K. californica</u> A cristales incoloros entremezclados con un residuo verde.
- 5.- K. hirsutissima H:A 9.75 0.25 cristales incoloros muy escasos.
- 6.- K. <u>hirsutissima</u> A cristales incoloros mezclados con un residuo verde.

Las fracciones obtenidas se les efectuo una cromatografía en capa delgada utilizando diosgenina y estigmasterol --- como estandares y de eluente Benceno-acetona 9:1 y revela das con cloruro de cobalto obteniendo las siguientes manchas:

K. parviflora	Forma	Color	RÓ
(Hexano)	\bigcirc	Rosa	0.3225
K. <u>californica</u> (Hexano-acetona	9:1	Rosa	0.3225
K. californica (Hexano)		Rosa	0.3225
K. hirsutissima (Hexano)		Rosa	0.3225
Diosgenina (Esta	andar (C)	Rosa	0.3225
K. parviflora (Hexano)		Gris Obscu	ro 0.3870
K. <u>californica</u> (Hexano-acetona	9:11	Gris Obscu	ro 0.3870
K. californica (Hexano)		Gris Obscu	ro 0.3870
K. hirsutissima (Hexano)		Gris Obscu	ro 0.3870
Estigmasterol		Gris Obscu	ro 0.3870
(Estandar)			

De Kallstroemia parviflora, se aislaron:

CETONA ALIFATICA DE PUNTO DE FUSION: 80°C

Caracterizada por dar positiva la prueba de la 2,4- dinitrofenilhidracina.

No da color al UV, ni al revelar la cromatografía con $CoCl_2$ En su espectro IR, muestra señal característica de grupo carbonilo a 1710 cm $^{-1}$.

DIOSGENINA (0.03 %), identificada por comparación en cromatografía en capa delgada, punto de fusión mixto y compara-ción de espectro IR, con una muestra original.

De <u>Kallstroemia</u> <u>hirsutissima</u>, se lograron aislar: DIOSGENINA (0.02%).

KCL Punto de fusión: 360°C. Insoluble en solventes orgáni-cos. Flama color violeta, a través de un vidrio de cobalto.
CETONA SATURADA DE PUNTO DE FUSION: 80°C.

Insoluble en Hexano, Cloruro de Metilo, Acetona. Insoluble en Metanol caliente. Dió negativa la prueba de $\mathrm{Br}_2/\mathrm{CCl}_4$ y Lieberman-Buchard.

En cromatografía en capa delgada, no revela al UV, ni con CoCl₂.

Espectro IR: Señales en cm^{-1} : 2900 (C-H), 1720 (C=O), 1450 (C-H), 1160 (C-), 720 (C-C).

COMPUESTO DE PUNTO DE FUSION 222°C.

ESTRUCTURA:

En ccd, dá una mancha amarilla con $CoCl_2$ con Rf de 0.48 en Benceno: Acetona 9:1, al UV no revela.

Dá positiva la prueba de Leiberman-Buchard, colores ama-rillo, naranja, rojizo.

Dá negativa la de $FeCl_3$ en piridina, Beayer y tetranitrometano.

Rotación Optica: 40° a 589 nm.

Espectro IR: 2890 (C-H), 1710 (C=C=C=0), 1661 (C=C=C+0), 1425 (C-H), 1330 (CH_3), 1140 (C-1-C0), 1040 (C-0-C).

Se anexan los datos obtenidos de su Espectro de Masas y de Resonancia Magnética Nuclear.

Este compuesto coincide con el reportado por Dávila en - 1985.

De Kallstroemia californica, se aislaron:

DIOSGENINA en rendimiento de 0.05 %, respecto al peso del extracto.

Identificada por comparación con muestra original.

COMPUESTO DE PUNTO DE FUSION: 64°C No revela al UV ni con CoCl₂.

Soluble en CH, Cl, . Acetona y Metanol.

En ccd, dá un R $_{6}$ de 0.60 mancha verde con CoCl_{2} en Benceno Acetona 9:1.

Espectro IR: En cm^{-1} 3300 (OH), 2850 (C-H), 1610 (C=C), - 1050 (C-O).

1020091631

DISCUSION

En la presente investigación se pretende estudiar el desa rrollo de técnicas para el mejor aprovechamiento de tres especies de plantas como fuente de Diosgenina estas especies se han observado distribuidas en forma silvestre creciendo cerca de las carreteras, lotes baldios y jardines. De las plantas estudiadas \underline{K} . Californica es la menos abundante pero es la que presenta un mayor contenido de Diosgenina 0.05%, en cambio \underline{K} . Parviflora y \underline{K} . hirsutissima son más abundantes pero arrojan un menor contenido de la sapogenina esteroidal 0.03 y 0.02% respectivamente.

La técnicas de extracción que se utilizaron fueron adaptadas a las desarrollas por Dominguez [7], Verde Star [25], y Santos [18] y Chakrabarti [3], obteniendo diferentes resultados por haber utilizado diferentes especies a las que -- ellos reportan.

Se ha reportado por otros autores (25,7,18 y 3) que la Familia Zygophyllaceae contiene diferentes compuestos químicos como alcaloides, lignanos, azucares y esteroles que -- tienen aplicaciones medicinales como midriáticos, analgesicos, laxantes, etc.

De las plantas estudiadas además de diosgenina se detecto la presencia de algunas cetonas y de estigmasterol.

RECOMENDACIONES

Analizar otro tipo de compuestos aparte de los obtenidos ya que en las cromatografias efectuadas se observa una -- gran cantidad de manchas que por su poca cantidad no se - pudieron determinar.

Las plantas estudiadas se recomiendan como nuevas fuentes de cetonas, esteroles y diosgenina esta última utilizada como precursor de hormonas.

Desarrollar nuevas técnicas de manejo para un mejor aprovechamiento de estas malezas silvestres.

Domesticación de las especies estudiadas previo análisis del suelo.

Hacer estudios en diferentes etapas de crecimiento de las plantas para observar si hay variación en el contenido de los metabolitos encontrados.

CONCLUSIONES

Del presente trabajo se concluye que las plantas estudiadas K. californica, K. parviflora y K. hirsutissima pertenecientes a la Familia Zygophyllaceae, son una -- nueva fuente de Diosgenina, Compuestos cetónicos y Esteroles, estableciendo una relación quimiotaxonómica - con otras especies de la misma Familia que ya habian - sido estudiados y que reportan los mismos compuestos - que se obtuvieron de los ejemplares arriba mencionados.

BIBLIOGRAFIA

- 1) Aplin, T.E. y Cannon, J.R. 1971. Distribution of Alkaloids in Some Western Australian Plants: Economic Botany. 25. 367-380.
- 21 Bohnstet, Ch. F. y Mabry, T. 1979. The volatile const<u>i</u>
 tuens of the genus <u>Larrea</u>(Zygophyllaceae).Rev.
 Latinoamericana de Química. 10: 128-31.
- 3) Chakravarti, R.N.; Mahato, S.B.; Sahu, N.P.; Pal, B.C.

 y Chadravarti Debi. 1976. <u>Kallstroemia pubescens</u>

 a nes Source dor Diosgenin. Part.I. J. Inst.
 Chemists (India). Vol. XLVIII, July.
- 41 Correll, D.S. y Johnston, M.C. 1970. Manual of the Vascular Plants of Texas; Texas Foundation, Renner Texas.
- 5] Danielson, T.J. y Hawes, E.M. 1973. Iridois of Mentzelia decapetala (Pursh) II. Decaloside. Can.J.Chem. 51, 1737-1740.
- 6) Dawidar, A.M. y Fayez, M.B. 1974. Mass Spectra of Sterroid Sapogenins. Journal of Pharmaceutical -- Science. 63 [1], 140-42.
- 7) Dominguez, X.A. 1973. Métodos de Investigación Fitoquímica. Editorial Limusa. México.
- 8] Dominguez, X.A.; Watsow, W.H.; García, S. y Martinez, D.

 A. 1985. 25 S. spirost-4 ene 3, 12 dione.

 A new sapogenin from <u>Kallstroemia maxima</u>. Planta Médica. 534-535.

- 9) Hegnauer, R. 1964. Chemotaxonomie der Pflazen; Bir-kaauser Verlsag Basel. Vol. VI. pp.702-721.
- 10) Iskenderoy, G.B. 1970. Steroidal sapogenins from
 <u>Tribulus terrestris</u> Hiin Prir Soedin, <u>6</u>,
 941 448-9. Cita en Chem. Abst. <u>74</u>, 1054 K.
- 111 Jameson, G.R. y Reid, E.J. 1969. Leaf lipids of some members of the Boraginaceae family. Phytochemistry $\underline{8}$, 1489-1494.
- 12 Lawrence, G.H.M. 1951. Taxonomy of Vascular Plants. -MC. Millan Publishing, Co. Inc., New York.
- 13] Mahato, S.B.; Sahu, N.P. 1978. Screening of Tribulus terrestris plants for diosgenin; Inst.Chem [India] 50 [1], 49-50, Cita en Chem. Abst. 89, 56460 e.
- 14] Mahato, S.B.; Sahu, N.O.; Pal, B.C. and Chakravarti,

 R.N. Chakjavarti Debi and ahosh Anyali.1978.

 <u>Kallstroemia pubescens</u>. A new Source for -
 Diosgenin -Part II. J.Inst.Chemists(India)
 Vol. 50 January.
- 15] Mahato, S.; Sahu, N. 1981. Steroidal glycoside of -
 <u>Tribulus terrestris</u> Linn.; J. Chem. Soc. -
 Perkin I.(9), 405-10.
- 16) Martinez, D.I.A. 1984. "Estudios fitoquímicos de -
 <u>Kallstroemia maxima".</u> Tesis del Instituto
 Tecnológico y de Estudios Superiores. Mont<u>e</u>

 rrey, N.L.

- 17) Nagat, S.; Mlathur, G.S. 1979. Phytochemical Studies

 of Tribulus alatus, T. terrestris and -
 Agne wightii; Comp. Phisiol. Ecol. 4 (3)
 157-60. Cita en CHem. Abst. 91, 105223 h.
- 18] Santos, A.G. 1986. Estudios Fitoquímicos de --
 <u>Kallstroemia grandiflora</u>. Tesis del Instit<u>u</u>

 to Tecnológico y de Estudios Superiores de

 Monterrey.
- 19] Sharma, H.C. y Narula, J.L. 1977. Chemical Investiga
 tion if the fruit of <u>Tribularia terrestris</u>.
 Chem. Era, <u>13</u>, [8] 161-2. Cita en Chem. <u>89</u>,
 3174 h.
- 201 Sharma, C.C.; Narula J.L. y Varadarajan, R. 1977. -
 "Chemical Investigation of the Fruit of ---
 <u>Tribulus terrestris</u>. Che. Era. 13, 261-2.
 Citado en Chem. Abs. 89, 3174 h.
- 21[Sotosora, E.A.; y Hardman, R. 1973. Steroids, <u>Phtayl</u> esters and hidrocarbons from <u>Balanites</u> ----- wilsoniana stem bark; Phytochemistry, 12. -- 403-6.
- 22] Timmerman, B.N. y Valesi, A. 1979. Flavonoids from -
 <u>Larrea nitida, L. divaricata y L. cuneifolia</u>

 (Zygophyllaceae). Ref. Latinoamericana de -
 Química. 10, 81-3.
- 23) Tombesi, O.L. 1983. Steroidal sapogenins, of \underline{T} . terrestris An. Soc. Quim. Argent., 71, 501-4. Cita en Chem. Abst., 100 . 65060 x.

- 24) Tomova, M. y Bocheva, D. 1978. Steroid Sapogenins.*

 Hecogenin from <u>T</u>. <u>terrestris</u> Planta Med., 32

 (3) 223-224. Cita en Chem. Abst., 88, 60061x.
- 25) Verde, S.M.J. 1987. Estudio Químico de <u>Krameria</u> --
 <u>cytisoides</u>, <u>K. ramosissima</u>, <u>K. sonorae</u>, <u>K.</u>

 <u>grayi</u>, <u>Tiquilia canescens</u>, <u>Petalonyx</u> ---
 <u>crenatus y Kallstroemia maxima</u>. Tesis Doc
 toral. Instituto Tecnológico y de Estudios

 Superiores de Monterrey.

ABREVIATURAS Y FORMULAS

K.h. Kallstroemia hirsutissima.

K.c. Kallstroemia californica.

K.p. Kallstroemia parviflora.

K. Kallstroemia.

H Hexano

A Acetona

H:A Hexano-acetona

B: A Benzeno-acetona

KhEH Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico.

KhEHIMEOH Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico insoluble en metanol.

MEOH Metanol

CH₂Cl₂ . Cloruro de metilo

KhEHIMEOH Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico insoluble en metanol.

KhEHSMEOH Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico soluble en metanol.

KhEhSM Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico soluble en metanol.

KhEM Kallstroemia hirsutissima extracto

metanolico.

KhEh Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico.

KhEHSM Kallstroemia hirsutissima extracto

hexánico soluble en metanol.

KcEH Kallstroemia californica extracto

hexánico.

KCEHIMEOH Kallstroemia californica extracto

hexánico soluble en metanol.

KcEHSMOH Kallstroemia californica extracto

soluble en metanol.

KcEhSM Kallstroemia californica extracto

soluble en metanol.

KcEM Kallstroemia californica extracto

metanolico.

KcEh Kallstroemia californica extracto

hexánico.

KcEHSM Kallstroemia californica extracto

hexánico soluble en metanol.

KpEH Kallstroemia parviflora extracto

hexánico.

KpEHSMEOH Kallstroemia parviflora extracto

hexánico soluble en metanol.

KpEHIMEOH Kallstroemia parviflora extracto

insoluble en metanol.

KpEhsM Kallstroemia parviflora extracto

hexánico soluble en metanol.

KpEM Kallstroemia parviflora extracto

metanolico.

KpEh Kallstroemia parviflora extracto

hexánico.

KpEHSM Kallstroemia parviflora extracto

hexánico soluble en metanol.

CCL Cromatografía en columna

CCd. Cromatografía en capa delgada

L.B. Liberman-Buchard

Br₂/CCl₄ Bromo en Tetra Cloruro de Carbono

I-Acetona Insoluble en acetona

S CH₂Cl₂ Soluble en cloruro de metilo

I-MEOH Insoluble en metanol

Ppdo. Precipitado

FeCl₃ Cloruro de fierro

KpEMH₂SO₄ <u>Kallstroemia parviflora</u> extracto

metanolico-ácido sulfúrico

KhEM Kallstroemia hirsutissima extracto

metanolico.

KhEMH₂SO₄ Kallstroemia hirsutissima extracto

metanolico ácido sulfúrico.

KhEM-Acetona Kallstroemia hirsutissima extracto

metanolico-acetona.

KĉEMH2SO4 Kallstroemia californica extracto

metanolico ácido sulfúrico.

KcEMAcetona Kallstroemia californica extracto

metanolico acetona

RMN Resonancia Magnética Nuclear KCL Cloruro de Potasio

H₂SO4 Acido Sulfúrico

COCl₂ Cloruro de cobalto

R.f. Relación de frentes



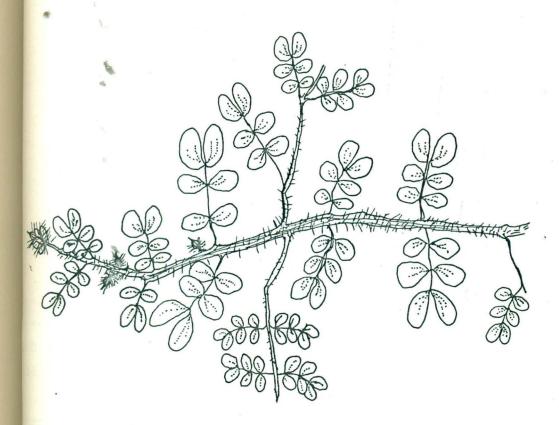
Kallstroemia parviflora

FIGURA. 1



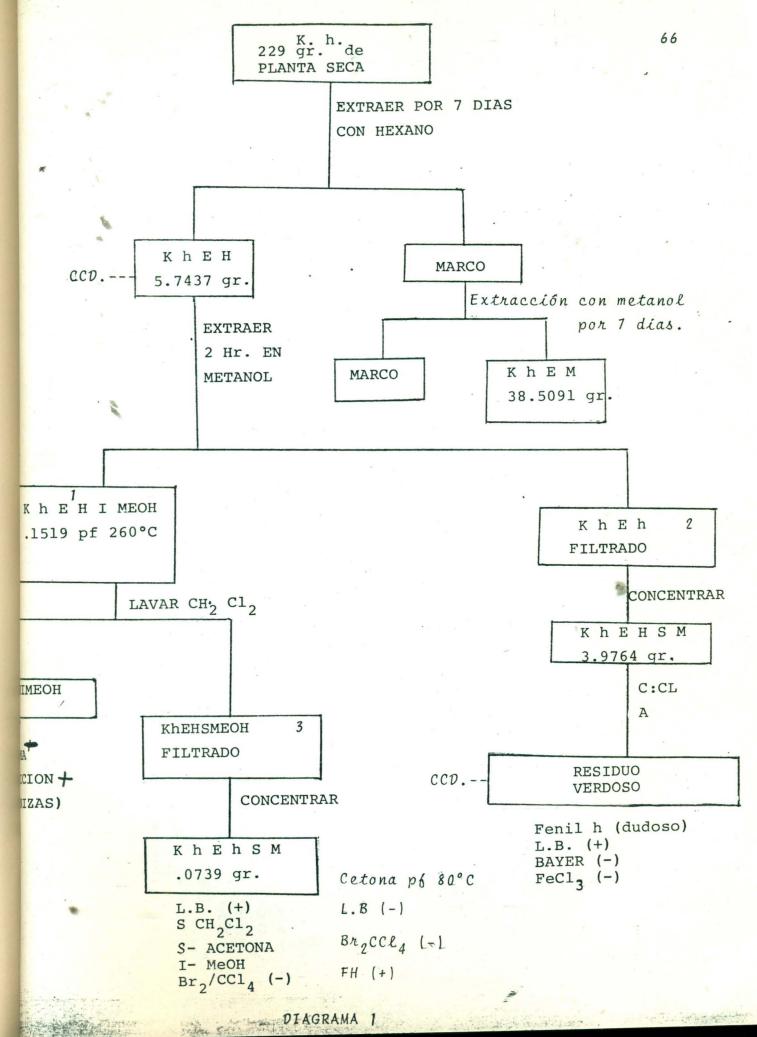
Kallstroemia hirsutissima

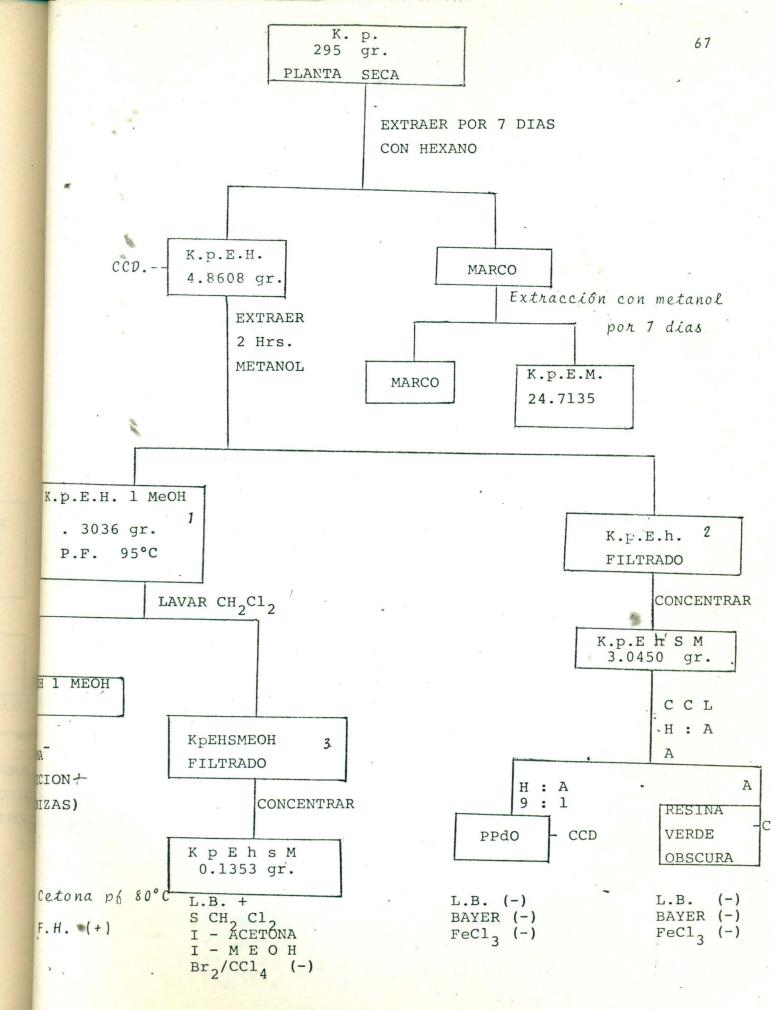
FIGURA. 2



Kallstroemia californica

FIGURA. 3





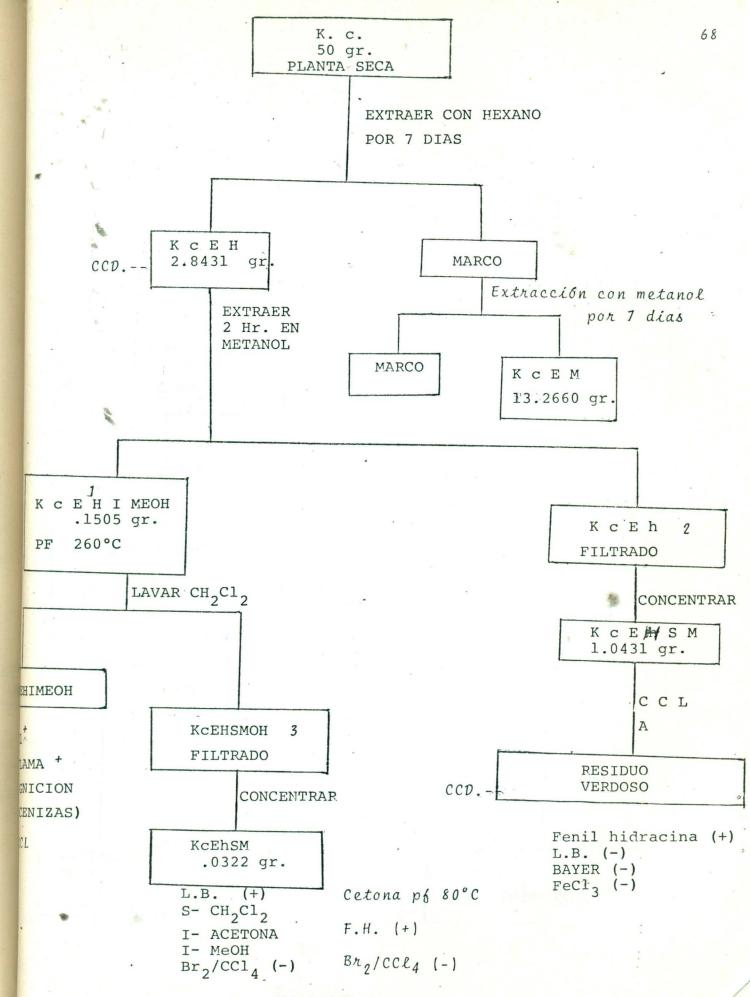
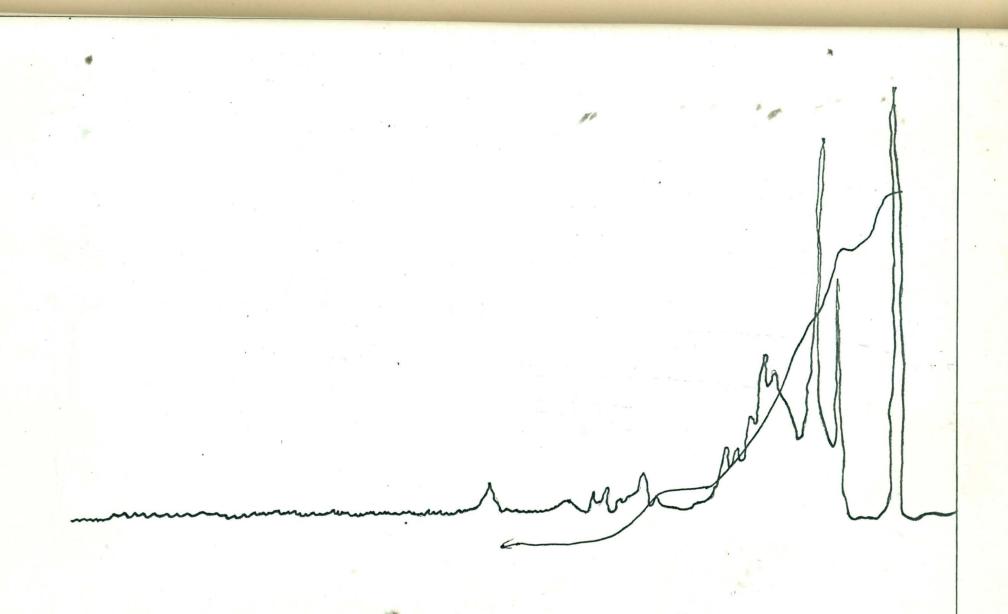


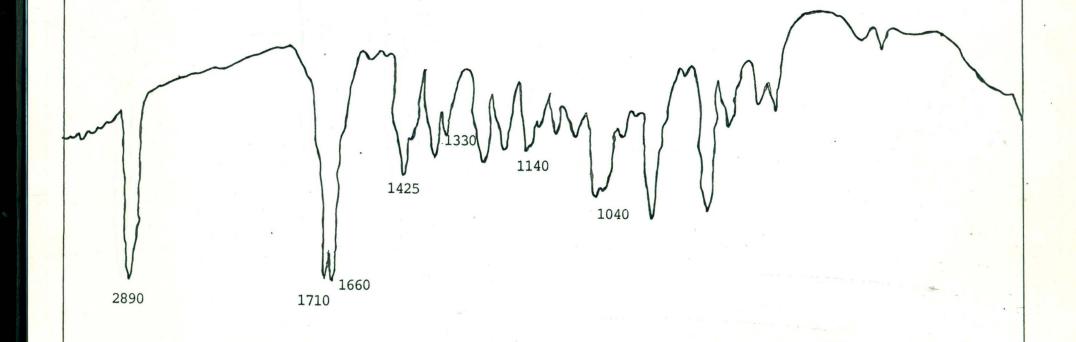
DIAGRAMA 3

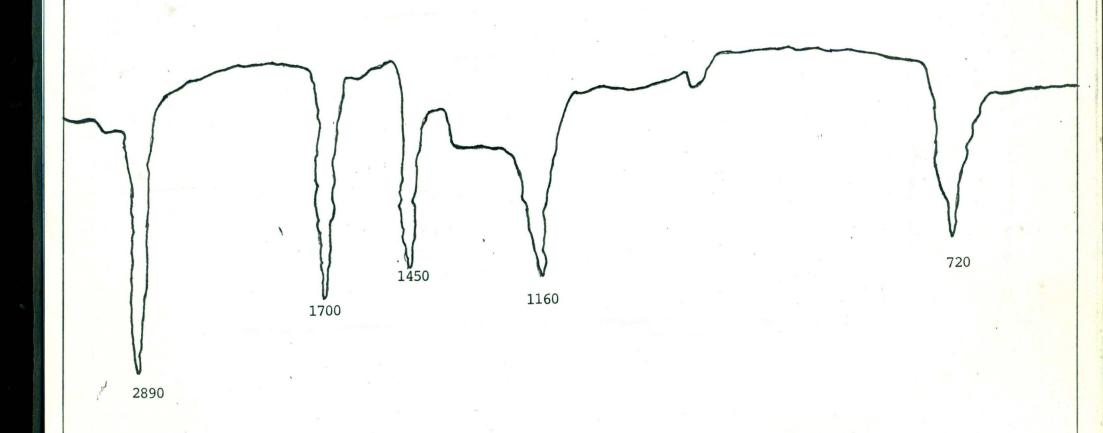
K C E M 13.2660 REFLUJAR CON H₂SO₄ y 2 N 2 Hrs. FILTRADO H₂SO₄ KCEM ELIMINAR EXTRAER CON ACETONA POR 7 DIAS CONCENTRAR K C E M ACETONA C C D4.0030 gr. CCL H : A A H : A CRISTALES CRISTALES INCOLOROS MEZCLADOS . INCOLOROS COLOR VERDE CCD CCD DIOSGENINA DIAGRAMA 4 ESTIGMASTEROL

K h E M 38.5091 gr. REFULJAR CON H₂SO₄ 2 HRS. FILTRADO H₂SO₄ ELIMINAR KhEM EXTRAER · CON ACETONA 7 DIAS CONCENTRAR KhEM ACETONA ccd 11.4401 gr. CCL H : A A, H : A A CRISTALES CRISTALES INCOLOROS INCOLOROS CON RESIDUO VERDE. CCD CCD DIOSGENINA DIAGRAMA 5 ESTIGMASTEROL

K p E M 24.7135 gr. REFLUJAR CON H₂SO₄ y 2 N 2 Hrs. FILTRADO $^{\rm H}2^{\rm SO}4$ K p E M ELIMINAR EXTRAER CON ACETONA POR 7 DIAS CONCENTRAR K p E M ACETONA 8.9603 gr. CCL H : A H H : A CCD C C D CRISTALES INCOLOROS CRISTALES MEZCLADOS INCOLOROS COLOR VERDE DIOSGENINA (+) DIAGRAMA 6 P. F. 222 °C.







ESPECTRO IR DE CETONA ALIFATICA. P.F.:80° C SEÑALES EN cm

ESPECTRO DE RESONANCIA MAGNETICA NUCLEAR DE CETONA ALIFATICA DE P.F.: 80°C SEÑALES EN p.p.m.

