UNIVERSIDADE FEDERAL DO CEARÁ CENTRO DE CIÊNCIAS DEPARTAMENTO DE QUÍMICA ORGÂNICA E INORGÂNICA

DANIEL ESDRAS DE ANDRADE UCHOA

APLICAÇÃO DE TÉCNICAS CONTEMPORÂNEAS DE RESSONÂNCIA MAGNÉTICA NUCLEAR NO ESTUDO FITOQUÍMICO DE *ASPIDOSPERMA ULEI* MARKGF.

Fortaleza 2006

DANIEL ESDRAS DE ANDRADE UCHOA

APLICAÇÃO DE TÉCNICAS CONTEMPORÂNEAS DE RESSONÂNCIA MAGNÉTICA NUCLEAR NO ESTUDO FITOQUÍMICO DE *ASPIDOSPERMA ULEI* MARKGF.

Tese submetida à Coordenação de Pós-Graduação em Química Orgânica, como requisito parcial, para a obtenção do Título de Doutor em Química Orgânica.

Orientador: Prof. Dr. Edilberto Rocha Silveira.

Fortaleza 2006

Esta Tese foi aprovada como parte dos requisitos necessários à obtenção do Grau de Doutor em Química Orgânica, outorgado pela Universidade Federal do Ceará, em cuja Biblioteca de Ciências e Tecnologia/UFC encontra-se à disposição dos interessados.

Danjel Esdras de Andrade Uchoa

TESE APROVADA EM: 20/12/2006

EXAMINADORES:

plusin

Prof. Dr. Edilberto Rocha Silveira Universidade Federal do Ceará - UFC

placing Done Suise the Profa Dra. Mary Anne Sousa Lima Universidade Federal do Ceará - UFC

Mª da concurgão F. Aliveria

Profa. Dra. Maria da Conceição Ferreira de Oliveira Universidade Federal do Ceará - UFC

mane Prof. Dr. Frederico Guaré Cruz Universidade Federal da Bahia - UFBA

Selene Reia de Morais

Profa. Dra. Selene Maia de Morais Universidade Estadual do Caerá - UECE

A Deus por todas as conquistas. A meus pais, Antônio e Edneuda, pelo amor e oportunidades.

AGRADECIMENTOS

A Deus, pela vida.

Aos meus pais, Antonio e Edneuda, pelo amor e apoio durante todos os momentos de minha vida.

Ao professor Edilberto Rocha Silveira, que com compreensão e paciência me guiou até a conclusão desse trabalho. Por seus conselhos, algumas vezes contundentes, mas sempre corretos.

Às professoras Maria da Conceição Ferreira de Oliveira, Mary Anne Sousa Lima e Otília Deusdênia Loiola Pessoa, coordenadoras do Curso de Pós-Graduação em Química Orgânica, pelos esforços realizados para que esse trabalho pudesse ser concluído.

Ao professor Vietla S. N. Rao e a Adriana Rolim Campos, aluna de Doutorado, do Curso de Farmacologia da Universidade Federal do Ceará, pela contribuição através dos estudos farmacológicos dos extratos e frações de *Aspidosperma ulei*.

Aos colegas operadores do CENAUREMN.

A todos os professores do Curso, que me ajudaram a crescer um pouco mais em saber.

A todos os alunos do Curso de Pós-Graduação.

Aos funcionários do Curso de Pós-Graduação em Química Orgânica.

A todas as pessoas que direta ou indiretamente influenciaram a minha vida, me possibilitando chegar até aqui.

A minha amiga e amor, Jeanny da Silva Maciel, por estar sempre ao meu lado.

RESUMO

O material vegetal (raiz e caule) de Aspidosperma ulei Markgf (Apocinaceae), popularmente conhecida como Pitiá, foi coletado na localidade de Garapa, no município de Acarape, Ceará. Neste trabalho, alíquotas dos extratos etanólicos da casca da raiz e da casca do caule de A. ulei foram submetidos a cromatografias sobre sephadex e/ou sílica gel, e CLAE, possibilitando o isolamento dos alcalóides (+)-20(S)-uleina (AU-1), (+)-20S-dasicarpidona (AU-2), (-)-16,19-dimetil-3,5,14,21-tetrahidro-elipticina (AU-3), (-)-β-ioimbina (AU-4), (-)-20(S)-N-desmetil-uleina (AU-5), (+)-15(S)-18hidroxi-20(Z)-16,17-nor-subincanadina E (AU-7) e (+)-15(S)-20(Z)-16,17-nor-subincanadina E (AU-8), e o derivado do inositol (-)-D-1-O-metil-myo-inositol (AU-6). Desses alcalóides, (+)-15(S)-18hidroxi-20(Z)-16,17-nor-subincanadina E (AU-7) e (+)-15(S)-20(Z)-16,17-nor-subincanadina E (AU-8) são inéditos na literatura como produtos naturais, embora o último já tenha sido caracterizado como intermediário de sinteses de alcalóides de Strycnos. A identificação e caracterização dos compostos isolados foi realizada por técnicas espectrométricas como I.V. e RMN uni- e bidimensionais, inclusive técnicas contemporâneas como HSQC editado, HSQC-TOCSY e 1 H,X-HMBC (X = 13 C ou 15 N). Estudos farmacológicos de uma fração do extrato etanólico da casca da raiz de A. ulei, rica em alcalóides, realizados no Departamento de Fisiologia e Farmacologia da UFC, pelo Prof. V. S. N. Rao, demonstrou o efeito pró-erectil dessa fração em ratos, em três casos distintos: ereção peniana, tipoereção e similar a ereção. Injeção intraperitonial da fração (25 a 50 mg/Kg), possibilitou observar efeitos semelhantes ao efeito observado para a ioimbina (2 mg/Kg). Esse estudo apoia o uso tradicional de extratos de espécies de Aspidosperma em deficiências orgânicas eréteis.

Palavras-chave: Aspidosperma ulei Markgf, alcalóides indólicos, dados de RMN ¹³C.

ABSTRACT

The material (root and stem) of Aspidosperma ulei Markgf (Apocinaceae), popularly known as Pitiá, was collected in the locality of Garapa, Acarape County, Ceará. In this work, aliquots of the ethanol extracts of the root and of the stem barks of A. ulei were submitted to chromatographic analysis in sephadex and silica gel, and CLAE, making possible the isolation of the alkaloids (+)-20(S)-uleine (AU-1), (+)-20(S)-dasicarpidone (AU-2), (-)-16,19-dimethyl-3,5,14,21-tetra-hydro-ellipticine (AU-3), (-)-β-yohimbine (AU-4), (-)-20(S)-N-demethyl-uleine (AU-5), (+)-15(S)-18-hydroxy-20(Z)-16,17-norsubincanadine E (AU-7) and (+)-15(S)-20(Z)-16,17-nor-subincanadine E (AU-8), and a inositol derivative, the (-)-D-1-O-methyl-myo-inositol (AU-6). The alkaloid (+)-15(S)-18-hydroxy-20(Z)-16,17-nor-subincanadine E (AU-7) and (+)-15(S)-20(Z)-16,17-nor-subincanadine E (AU-8) are related for the first time as natural product, but the last one has been characterized as an intermediary of the Strycnos' alkaloids synthesis. The identification and characterization of the isolated compounds was accomplished by IR and 1D and 2D NMR techniques, mainly contemporary techniques as edited HSQC, HSQC-TOCSY and ¹H,X-HMBC ($X = {}^{13}C$ or ${}^{15}N$). Pharmacological studies of an alkaloid rich fraction of the root bark of A. ulei, accomplished in the Departamento de Fisiologia e Farmacologia da UFC by Prof. V. S. N. Rao, demonstrated the pro-erectile effect of that fraction in three cases; penile erection, erection-like and genital grooming in mice. Intraperitoneal injection of the fraction (25 to 50 mg/Kg), shown all three different responses similar to yohimbine (2 mg/Kg). This study further supports the traditional use of extracts from *Aspidosperma* species in erectile dysfunctions.

Keywords: Aspidosperma ulei Markgf, indole alkaloids, ¹³C NMR data.

LISTAS DE FIGURAS

FIGURA 1.	Dependência do sinal de diferentes HnX com relação a ϕ . Para $\phi = 0$ ou 180° observa-se amplitudes máximas para todos os sinais, enquanto para	
	$\phi = 90^{\circ}$ observa-se apenas HX (Parella; Sánchez-Ferrando; Virgili, 1997)	23
FIGURA 2.	Seqüência de pulsos do ge-HSQC-TOCSY (NMRGuide 3.5, 2003)	24
FIGURA 3.	<i>Aspidosperma ulei</i> Markgf. (a) árvores, (b) flores e (c) frutos. Fotos: Prof. Edilberto R. Silveira	25
FIGURA 4.	Compostos isolados a partir de Aspidoperma ulei, de acordo com a	
	literatura: uleina (I), N-metil-tetrahidroelipticina (II), dihidroolivacina (III) e N-metiltetrahidroolivaona (IV)	26
FIGURA 5.	Cobaias sob efeito de uma injeção intraperitonial de AUFRA apresentando os três tipos de reações observadas: (A) ereção peniana, (B) similar à ereção e (C) crescimento genital Eotos: Adriana Campos Rolim	26
FIGURA 6	Espectro na região do infravermelho de AU1	20 46
FIGURA 0.	Espectro de RMN ¹ H de AUI (500 MHz CD ₂ OD) e expansões	54
FIGURA 8	Espectro de RMN ¹³ C de AU1 (125 MHz, CD ₂ OD)	54
FIGURA 9.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HSQC editado de AU1 (500/125 MHz, CD ₃ OD), com fase positiva (CH e CH ₃) em vermelho e negativa (CH ₂) em emul	55
FICUDA 10	Espectro de PMN 2D 1 H 1 H COSV de AU1 (500 MHz CD-OD) As	33
FIGURA IU.	setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	56
FIGURA 11.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HSQC-TOCSY de AU1 (500/125 MHz, CD ₃ OD). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a seqüência	
FIGURA 12.	observada para os hidrogênios. Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C–HMBC de AU1 (500/125 MHz, CD ₃ OD) com expansão. As setas numeradas representam as principais correlações à longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração	57
FIGURA 13.	dos picos observados no espectro. Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H–NOESY de AU1 (500 MHz, CD ₃ OD). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.	58
FIGURA 14.	Espectro de RMN ¹ H de AU1 (a) não irradiado e RMN 1D ¹ H, ¹ H-NOE seletivo de AU1 irradiado em (b) $\delta_{\rm H}$ 4,80 (H-21), (c) $\delta_{\rm H}$ 2,91 (H-15), (d) $\delta_{\rm H}$ 2,72 (H-3b/H-5) e (e) $\delta_{\rm H}$ 1,92 (H-14b). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.	60
FIGURA 15.	Espectro de RMN ¹ H de AU1 (500 MHz, CDCl ₃) e expansões.	61
FIGURA 16.	Espectro de RMN ¹³ C de AU1 (125 MHz, CDCl ₃).	61
FIGURA 17.	Espectro de RMN 2D 1 H, 13 C-HSQC editado de AU1 (500/125 MHz, CDCl ₂) com fase positiva (CH e CH ₂) em vermelho e negativa (CH ₂) em	
	azul	62
FIGURA 18.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H –COSY de AU1 (500 MHz, CDCl ₃). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	63

FIGURA 19.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C–HMBC DE AU1 (500/125 MHz, CDCl ₃) e	
	expansão. As setas numeradas representam as principais correlações a	
	longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos	
	picos observados no espectro	.64
FIGURA 20.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H–NOESY de AU1 (500 MHz, CDCl ₃). As	
	setas numeradas representam as principais correlações dipolares	
	observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	
	observados no espectro.	.65
FIGURA 21.	Espectro na região do infravermelho de AU2.	.66
FIGURA 22.	Espectro de RMN ¹ H de AU2 (CD ₃ OD, 500 MHz) e expansões.	.71
FIGURA 23.	Espectro de RMN ¹³ C de AU2 (CD ₃ OD, 125 MHz).	.71
FIGURA 24.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HSQC editado de AU2 (500/125 MHz,	
	CD_3OD), com fase positiva (CH e CH ₃) em vermelho e negativa (CH ₂)	
	em azul.	.72
FIGURA 25.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H-COSY de AU2 (500 MHz, CD ₃ OD). As	
	setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua	
	numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	.73
FIGURA 26.	Espectro de RMN 2D ¹ H. ¹³ C-HSOC-TOCSY de AU2 (500/125 MHz.	
	CD_3OD). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a següência	
	observada para os hidrogênios.	.74
FIGURA 27.	Espectro de RMN 2D ¹ H. ¹³ C-HMBC (500/125 MHz, CD ₃ OD) de AU2.	
	As setas numeradas representam as principais correlações a longa	
	distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	
	observados no espectro.	.75
FIGURA 28.	Espectros de RMN 1D ¹ H (a) não irradiado e RMN 1D ¹ H, ¹ H-SELNO	
	irradiado em (b) $\delta_{\rm H}$ 4.42 (H21): (c) $\delta_{\rm H}$ 2.64 (H3a/H15): e (d) $\delta_{\rm H}$ 2.33	
	(H5/H20), de AU2 (CD ₃ OD, 500 MHz). As setas numeradas representam	
	as principais correlações dipolares observadas e sua numeração	
	corresponde a numeração dos picos observados no espectro.	.76
FIGURA 29.	Espectro na região do infravermelho de AU3	.77
FIGURA 30.	Espectro de RMN ¹ H de AU3 (500 MHz, (CD ³) ² SO) e expansões	.81
FIGURA 31.	Espectro de RMN ¹³ C (BB e DEPT135) de AU3 (125 MHz, (CD ₃) ₂ SO)	.81
FIGURA 32.	Espectro de RMN 2D H, ¹³ C-HSQC de AU3 (500/125 MHz, (CD ₃) ₂ SO)	. 82
FIGURA 33.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H-COSY de AU3 (500 MHz, (CD ₃) ₂ SO)	
	(contornos de acoplamento em azul) e 2D ¹ H, ¹ H-NOESY de AU3 (500	
	MHz, $(CD_3)_2SO$ (contornos de acoplamento em preto), superpostos. As	
	setas indicam as interações dipolares do NOESY (números em preto) e as	
	correlações escalares entre hidrogênios do COSY (letras em azul). As	
	setas numeradas representam as correlações escalares vicinais (em preto)	
	e as interações dipolares (em azul) observadas e sua numeração	
	corresponde a numeração dos picos observados no espectro.	.83
FIGURA 34.	Espectro de RMN 2D ^{1} H, ¹³ C-HMBC de AU3 (500/125 MHz, (CD ₃) ₂ SO).	
	As setas numeradas representam as principais correlações a longa	
	distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	
	observados no espectro.	. 84
FIGURA 35.	Espectro na região do infravermelho de AU4	.85
FIGURA 36.	Espectro de RMN ¹ H de AU4 (500 MHz, CD ₃ OD) e expansões.	.92
FIGURA 37.	Espectro de RMN ¹³ C de AU4 (125 MHz, CD ₃ OD).	.92

FIGURA 38.	Espectro de RMN 2D 1 H, 13 C-HSQC editado de AU4 (500/125 MHz, CD ₃ OD), com fase positiva (CH e CH ₃) em vermelho e negativa (CH ₂)	02
FIGURA 39.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H-COSY de AU4 (500 MHz, CD ₃ OD). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua	93
	numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	94
FIGURA 40.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HMBC de AU4 (500/125 MHz, CD ₃ OD). As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	0.5
	observados no espectro.	95
FIGURA 41.	(a) Espectro de RMN H de AU4 (500 MHz, CD ₃ OD) e espectros de RMN 1D ¹ H, ¹ H-NOE seletivo de AU4 (500 MHz, CD ₃ OD) irradiado em (b) δ_{-2} 2.75 (H17) (c) 2.23 (H2) (d) 2.71 (H6b) (c) 2.60 (H5b) c (f) 1.13	
	(H19h) As setas numeradas representam as principais correlações	
	dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	
	observados no espectro.	.96
FIGURA 42.	Espectro na região do infravermelho de AU5	.97
FIGURA 43.	Espectro de RMN ¹ H de AU5 (500 MHz, CD ₃ OD) e expansões	101
FIGURA 44.	Espectro de RMN ¹³ C de AU5 (125 MHz, CD ₃ OD)	101
FIGURA 45.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HSQC editado de AU5 (500/125 MHz,	
	CD_3OD), com fase positiva (CH e CH ₃) em vermelho e negativa (CH ₂)	100
	em azul.	102
FIGURA 40.	Espectro de RMIN 2D H, H-COSY de AUS (500 MHZ, CD OD). As	
	numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	103
FIGURA 47.	Espectro de RMN 2D ¹ H. ¹³ C–HMBC de AU5 (500/125 MHz, CD ₃ OD)	105
	com expansões. As setas	104
FIGURA 48.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹ H-NOESY de AU5 (500 MHz, CD ₃ OD). As	
	setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos	
	observados no espectro.	105
FIGURA 49.	Espectro na região do infravermelho de AU6	106
FIGURA 50.	Espectro de RMN H de AU6 (500 MHz, D_2O) e expansoes	111
FIGURA 51.	Espectro de RMN 1 C de AOO (125 M12, D ₂ O). Espectro de RMN 2 D 1 H 13 C-HSOC de AU6 (500/125 MHz D ₂ O)	111
FIGURA 53	Espectro de RMN 2D ¹ H ¹ H-COSY de AU6 (500 MHz D_2O) As setas	112
	numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua	
	numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro	113
FIGURA 54.	Espectro de RMN 2D ¹ H, ¹³ C-HMBC de AU6 (500/125 MHz, D ₂ O) com	
	expansões. As setas numeradas representam as principais correlações a	
	longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos	
	picos observados no espectro.	114
FIGURA 55.	Espectro de RMN 2D ⁻ H, ⁻ H-NOESY de AU6 (500 MHz, D ₂ O). A seta	
	numerada representa a corretação diporar observada e sua numeração corresponde a numeração do pico observado no espectro	115
FIGURA 56	Espectro na região do infravermelho de AU7	115 116
FIGURA 57	Espectro de RMN ¹ H de AU7 (500 MHz, C_5D_5N) e expansões.	122
FIGURA 58.	Espectro de RMN ¹³ C-BB de AU7 (125 MHz, C_5D_5N).	122

- **FIGURA** 61. Espectro de RMN 2D ${}^{1}H, {}^{13}C-HMBC$ de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N)...... 125

- FIGURA 68. Espectro na região do infravermelho de AU8......132
- **FIGURA** 69. Espectro de RMN ¹H de AU8 (500 MHz, C_5H_5N) e expansões......138

- **FIGURA** 73. Espectro de RMN 2D ^TH,¹³C–HMBC de AU8 (500/125 MHz, C₅H₅N) com expansões. As setas numeradas representam as principais correlações

- **FIGURA** 75. Espectro de RMN ¹H de AU8 (500 MHz, C_5H_5N) (a) não irradiado e RMN ¹H NOE seletivo de AU8 (500 MHz, C_5H_5N) irradiado em (b) δ_H 5,63 (H19) e (c) δ_H 1,87 (H14a) (C_5H_5N , 500 MHz). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro......143
- FIGURA 76. Cromatograma obtido a partir da fração ApCCE-A(4-5)(1)......156
- FIGURA 77. Cromatograma obtido a partir da fração ApCCE-B(4-5)(1).....157

LISTA DE TABELAS

TABELA 1.	Espécies do gênero <i>Aspidosperma</i> , em ordem alfabética, estudadas nos últimos 20 anos (1986-2006), parte estudada e substâncias isoladas	32
TABELA 2	Dados de RMN ¹³ C de alcalóides de espécies de Aspidosperma	
11 10 22.	agrunadas de acordo com seus esqueletos básicos nos últimos 20 anos	
	(1986-2006) Dados obtidos em CDCl ₂ exceto quando especificado o	
	contrário	38
TABELA 3	Dados de RMN 1D e 2D de 13 C e 1 H para AU1	48
TABELA 4	Dados de RMN ¹³ C de AU1 em comparação com dados da literatura	
TABELA 5.	Dados de RMN ¹ H de AU1, em comparação com dados da literatura	51
TABELA 6	Dados de RMN 1D e 2D de ¹³ C e ¹ H para AU2 em CD ₂ OD (δ_{C} 49 15 e	
	$\delta_{\rm U}$ 3 31)	68
TABELA 7	Dados de RMN ¹³ C e ¹ H de AU2 e AU1 em comparação com dados da	
	literatura.	70
TABELA 8.	Dados de RMN ¹ H e ¹³ C para AU3, obtidos a partir dos espectros RMN	
	¹ H. ¹³ C (BB e DEPT135), HSOC, COSY e NOESY, em DMSO (δ_{C} 39.51	
	e δ _μ 2, 51)	79
TABELA 9.	Comparação dos dados de RMN 13 C e 1 H de AU3 e dados da literatura	
	(Ishikura, M. <i>et al.</i> 2000).	80
TABELA 10.	Dados de RMN ¹³ C e ¹ H para AU4 obtidos a partir dos espectros 1D e 2D	
	de AU4.	87
TABELA 11.	Dados de RMN ¹³ C de AU4 e dados da literatura (Wenkert, E. et al.	
	1976). Os valores em negrito indicam coincidências de $\delta_{\rm C}$ entre os	
	compostos	90
TABELA 12.	Dados de RMN de ¹³ C e ¹ H obtidos a partir dos espectros 1D e 2D para	
	AU5, em CD ₃ OD	99
TABELA 13.	Comparação dos dados de RMN ¹³ C e ¹ H de AU1 e AU5, em CD ₃ OD (δ_{C}	
	49,15; δ _H 3,31).	100
TABELA 14.	Dados de RMN 1D e 2D de 13C e 1H, para AU6, em D2O + DSS ($\delta C 0$;	
	δΗ 0).	107
TABELA 15.	Dados de RMN ¹³ C de AU6 ^a e alguns inositois e seus derivados	
	metilados (Dorman, D. E.; Angyal, S. J.; Roberts, J. D. 1970) ^b	108
TABELA 16.	Dados de RMN 1D e 2D de ¹³ C e ¹ H para AU7, em C ₅ D ₅ N (δ_{C} 123,87; δ_{H}	
	7,22)	118
TABELA 17.	Dados de RMN ¹³ C de AU7 e dados da literatura (Amat, M. 1999)	120
TABELA 18.	Dados de RMN de ¹³ C e ¹ H de AU8, em C ₅ D ₅ N (δ_{C} 123,87; δ_{H} 7,22)	134
TABELA 19.	Comparação dos dados de RMN de ¹³ C de AU8 e dados da literatura	
	(Amat, M. et al. 1997; Kobayashi, J. et al., 2002)	136

LISTA DE QUADROS

QUADRO 1.	Substâncias isoladas de espécies de Aspidosperma nos últimos 20 anos	24
	(1986-2006), agrupadas de acordo com seus esqueletos basicos	. 34
QUADRO 2.	Estruturas parciais obtidas pelos experimentos (a) COSY. (b) HSQC- TOCSY	49
OUADRO 3	Proposta estrutural para AU1	49
OUADRO 4	Uleina e 20-eni-Uleina: duas configurações possíveis para o carbono 20	49
OUADRO 5	Correlações dipolares observadas através do NOESY	52
OUADRO 6	Correlações dipolares observadas através do SELNOE	53
QUADRO 7.	Subestruturas obtidas através das correlações observadas nos experimentos COSY e HSQC-TOCSY. (a) Sistema indólico; (b) Cadeia	
		.6/
QUADRO 8.	Correlações observadas no espectro HMBC para AU2.	.69
QUADKO 9.	AU2	70
OUADRO 10	Subestruturas obtidas a partir dos dados de RMN 1D e 2D para AU3	.78
OUADRO 11	Proposta estrutural e dados do HMBC para AU3.	.79
OUADRO 12	Estruturas parciais obtidas através do COSY	.86
QUADRO 13	. Proposta estrutural para AU4 e correlações a longa distância obtidas no espectro HMBC	.88
OUADRO 14	Estrutural da ioimbina, em conformação cadeira (3S,15S,16R,17S,20R)	.88
OUADRO 15	. Correlações observadas para H-19b, H-17 e H-3 no SELNOE.	.89
QUADRO 16	. Proposta estrutural para AU5.	.98
QUADRO 17	. Correlações espaciais observadas no SELNOE para AU5.	100
QUADRO 18	. Proposta estrutural para AU6.	107
QUADRO 19	. Comparação dos dados de RMN 13C entre 2, 2a e 2b	109
QUADRO 20	. Comparação dos dados de RMN ¹³ C entre 4 e 5	109
QUADRO 21	. Subestruturas de AU7 obtidas a partir do HSQC-TOCSY.	117
QUADRO 22	. Estrutura proposta para AU7, e dados de correlações do HMBC	119
QUADRO 23	. Estrutura da delavirdina e estrutura proposta para AU7, comparando os	
	deslocamentos químicos de seus nitrogênios. As setas indicam as	
	correlações observadas no ¹ H, ¹⁵ N-HMBC para AU7	120
QUADRO 24	. Correlações observadas no SELNOE para AU7	121
QUADRO 25	Subestruturas obtidas a partir dos dados de COSY e HSQC-TOCSY para AU8.	133
QUADRO 26	. Proposta estrutural para AU8, e correlações obtidas a patir do espectro HMBC	135
OLIADRO 27	Comparação dos dados de ¹⁵ N de AU8 e dados da literatura e	
QUADRO 21	correlações a longa distância obtidas do espectro ¹ H, ¹⁵ N-HMBC	135
QUADRO 28	. Correlações do SELNOE para AU8	137

LISTA DE ABREVIATURAS E SIGLAS

1D	unidimensional
2D	bidimensional
APT	attached proton test
CC	cromatografia em coluna
CCD	cromatografia em camada delgada
CCR	cromatografia em coluna de fase reversa
CLAE	cromatografia líquida de alta eficiência
COLOC	heteronuclear correlation via long rang coupling
COSY	correlation spectroscopy
CW	continuous wave
dB	decibéis
DEPT	distortionless enhancement by polarization transfer
FT	Fourier transform
GE	gradient enhanced
HBBD	hydrogen broad band decoupling
HETCOR	heteronuclear chemical shift correlation
HMBC	heteronuclear multiple bond correlation
HMQC	heteronuclear multiple quantum coherence
HSQC	heteronuclear single quantum coherence
IV	infravermelho
INEPT	insensitive nucleus enhancement by polarization transfer
LR-HETCOR	long-range heteronuclear chemical shift correlation
NOE	nuclear Overhauser enhancement
NOEDIFF	nuclear Overhauser enhancement difference spectroscopy
NOESY	nuclear Overhauser enhancement spectroscopy
PDA	photo diodo array
PFG	pulsed field gradient
RMN	ressonância magnética nuclear
SELNOE	selective NOE
TOCSY	total correlation spectroscopy

SUMÁRIO

LISTA	S DE FIGURAS	8
LISTA	DE TABELAS	13
LISTA	DE QUADROS	14
LISTA	DE ABREVIATURAS E SIGLAS	15
1	INTRODUCÃO	19
1.1	A RMN moderna	19
1.1.1	RMN 1D ge- ¹ H-NOE seletivo (SELNOE).	
112	RMN 2D ge $^{-1}$ H 13 C-HSOC editado (HSOC editado)	22
113	RMN 2D ge $^{-1}$ H 13 C-HSOC-TOCSY (HSOC-TOCSY)	23
1.2	Considerações Botânicas. Químicas e Farmacológicas sobre	
1.2	Asnidosnerma ulei Markof.	25
13	Referências Ribliográficas	27
2	AL CAL ÓIDES DE ASPIDOSPERMA: REVISÃO BIBLIOGRÁFICA	
4	DO GÊNERO	30
21	Dados de RMN ¹³ C descritos da literatura nara alcalóides isolados de	
2.1	esnécies do gênero Asnidosnerma entre 1986-2006	30
22	Referências Ribliográficas	
3	DETERMINACÃO ESTRUTURAI	
31	Determinação Estrutural da AU1	40
3.1	Determinação Estrutural de AU2	
3.2	Determinação Estrutural de AU3	00 רד
3.5	Determinação Estrutural de AUA	/ /
3. 4 2.5	Determinação Estrutural de AU5	03
J.J	Determinação Estrutural de AUG	106
J. 0	Determinação Estrutural de AU7	116
3./	Determinação Estrutural de AU9	110
J.0	Determinação Estrutural de AUO	132
4	Calata da matarial	147
4.1	Coleta do material	14/
4.2		14/
4.2.1.	Cromatograficos	14/
4.2.1.1	Cromatografia em coluna de fase normal (CC)	147
4.2.1.2	Cromatografia em coluna de fase reversa C18 (CCR)	147
4.2.1.2	Cromatográfica em camada delgada (CCD)	148
4.2.1.3	Cromatografia líquida de alta eficiência (CLAE)	148
4.2.2	Espectrométricos	148
4.2.2.1	Infravermelho (IV)	148
4.2.2.2	Ressonância Magnética Nuclear (RMN)	148
4.2.3	Outros	149
4.2.3.1	Ponto de fusão	149
4.2.3.2	Rotação óptica	149
4.3	Ensaios farmacológicos	150
4.4	Estudo da casca da raiz (CR) e casca do caule (CC) de Aspidosperma ulei	150
<i>A A</i> 1	Prenaração do Extrato Etanólico das Cascas da Raiz de Asnidosnerma ulai	150
7.7.1	Pitiá (AnCRE)	150
112	Transmoração do fração algoloídios para os enseios formasológicos	150
+.+. <i>L</i>	I reparação das constituintes de ApOPE AE	130 151
4.4.J	Dortioão ásido do ADCDE	150
4.4.4	raniçao acida de ApCKE	152

4.4.4.1	Cromatografia em gel de sílica de ApCRE-A: Isolamento de AU-1, AU-2 e	
	AU-3	152
4.4.4.2	Cromatografia em gel de sílica de ApCRE-B: Isolamento de AU-4, AU-5 e	
	AU-6	154
4.4.5	Preparação do Extrato Etanólico das Cascas do Caule de Aspidosperma ulei -	
	Pitiá (ApCCE)	155
4.4.5.1	Partição ácida de ApCCE	155
4.4.5.2	Cromatografia em gel de sílica de ApCCE-A: Isolamento de AU-7 e AU-8	155
4.4.5.3	Cromatografia em gel de sílica de ApCCE-B: Isolamento de AU-4	157
4.5	Referências Bibliográficas	158
5	CONCLUSÕES	160
6	ANEXO	162

Capítulo 1

INTRODUÇÃO

1 INTRODUÇÃO

1.1 A RMN moderna

A ressonância magnética nuclear (RMN) com transformada de Fourier (FT) trouxe duas grandes vantagens: a primeira foi um grande aumento na sensitividade dos experimentos; a segunda, a possibilidade de estudar fenômenos dependentes do tempo, como troca química e relaxação, antes impossibilitados pela própria natureza da excitação por onda contínua (CW).

Uma terceira vantagem passou despercebida por um tempo até que em **1971**, Jeener descreveu um novo experimento, em que um sistema de spins acoplados foi excitado por uma seqüência de dois pulsos separados por um intervalo de tempo variável t_1 . Jeener imaginou que se t_1 fosse variado em valores pequenos em uma série de experimentos, isso deveria constituir uma nova dimensão, em função de t_1 . A esse intervalo chamou-se "tempo de evolução". Através desse procedimento obteve-se duas dimensões temporais independentes, com matriz $S(t_1,t_2)$ cuja FT gera duas dimensões de freqüência independentes de matriz $S(f_1,f_2)$, com intensidade S.

As técnicas criadas a partir das modificações propostas por Jeener passaram a ser classificadas como técnicas bidimensionais ou 2D, e subdivididas em homonucleares (mesmo núcleo) e heteronucleares (diferentes núcleos). A partir da técnica homonuclear ¹H, ¹H-COSY (correlation spectroscopy), proposta por Jeener, em **1971**, diversas outras foram surgindo. Em 1978, Freeman e colaboradores apresentaram um experimento heteronuclear extremamente importante, o ¹³C, ¹H-HETCOR (heteronuclear chemical shift correlation) (Freeman, **1978**), possibilitando o assinalamento de dois núcleos diferentes diretamente ligados. Esse mesmo experimento podia fornecer acoplamentos a longa distância (¹³C, ¹H-LR-HETCOR, long-range HETCOR) pela mudança do valor da constante de acoplamento, *J*, desejada. No ano seguinte, Jeener propôs o ¹H, ¹H-NOESY (nuclear overhauser enhancement spectroscopy) (Jeener, **1979**) após estudos de relaxação cruzada dipolar. O NOESY passou a ser a principal fonte de informação dos efeitos da dinâmica molecular. Em **1984**, Kessler e colaboradores propuseram um experimento mais eficiente para a obtenção de acoplamentos heteronucleares a longa distância, denominado ¹³C, ¹H-COLOC (heteronuclear correlation via long-range couplings).

As técnicas unidimensionais (1D) de ¹H e ¹³C, principalmente HBBD (hidrogen broad band decoupling) e DEPT (distorsionless enhancement by polarization transfer), além dos

quatro experimentos 2D citados acima, tornaram-se fundamentais para a determinação estrutural de compostos, principalmente em Química de Produtos Naturais.

No entanto, todas as técnicas heteronucleares geravam seus resultados pela observação direta dos núcleos de interesse, normalmente ¹³C e, principalmente para as técnicas 2D, isso ocasionava baixa sensitividade e grande perda do tempo de máquina.

O desenvolvimento de novas seqüências de pulsos – programas que controlam como o espectrômetro deve proceder para realizar o experimento desejado – e das sondas de detecção proporcionou um aumento na sensibilidade das técnicas bidimensionais. Uma nova técnica de detecção, denominada genericamente de "detecção inversa", favorecida pela disponibilidade comercial de sondas específicas, trouxe a tona um conceito já existente na época de Jeener, mas não aproveitado: a possibilidade de ganhar sensitividade em técnicas 2D pelo observação dos núcleos de interesse indiretamente, através dos efeitos que núcleos de alta sensitividade, normalmente ¹H, exercem sobre eles.

Um grande número de seqüências de pulsos vêm sendo propostas utilizando esse tipo de detecção. Técnicas como HETCOR e COLOC puderam ser substituídas por técnicas mais sensíveis, como ¹H,¹³C-HMQC (heteronuclear multiple quantum coherence) (Muller, **1979**), ¹H,¹³C-HSQC (heteronuclear single quantum coherence) (Bodenhauser, **1980**) e ¹H,¹³C-HMBC (heteronuclear multiple bond correlation) (Bax, **1986**).

Enquanto as técnicas "diretas" são limitadas pela quantidade de amostra disponível, as técnicas "inversas" são, na maioria, de fácil aquisição. Isso se deve ao fato que em sonda especificamente preparadas para a detecção inversa, as bobinas de detecção de prótio encontram-se mais próximas do centro da sonda, portanto mais próximas da amostra, que as bobinas para detecção de outros núcleos. Essa mudança de configuração no hardware possibilita um aumento na detecção do sinal, até quatro vezes maiores, que nas sondas de detecção direta.

Atualmente, a rotina de laboratórios de RMN voltados a Química de Produtos Naturais envolve o uso de algumas poucas técnicas, de onde se pode tirar praticamente toda a informação necessária para a elucidação estrutural desses tipos de compostos. Normalmente essa rotina inicia-se com técnicas clássicas 1D como RMN ¹H e ¹³C. Além disso, empregamse técnicas modernas 2D como COSY, HMQC ou HSQC e HMBC. Em casos onde seja necessária a determinação da estereoquímica relativa da molécula, ou para estudos que envolvam dinâmica molecular, o experimento NOESY é o mais empregado. Um novo ganho de sensitividade pode ser obtido pela introdução de gradiente de campo pulsado, do inglês "pulsed field gradient" (PFG) nas técnicas já utilizadas, substituindo-se a modulação de fase (*phase cycling*). A modulação de fase faz-se necessária para a perfeita coerência de ordem quântica e cancelamento das ordens não desejadas. O PFG conduz a uma seleção quântica muito mais eficiente e em um tempo muito menor. Dessa forma, espectros 2D com PFG possuem ruídos muito menores que aqueles obtidos com modulação de fase (Kaiser, **1999**). Além disso, observa-se ainda uma diminuição no tempo de experimento, redução do ruído de t₁ em 2D e eficiente supressão de magnetização indesejada (¹H-¹²C, ¹H-¹⁴N, ...) em experimentos por detecção de prótio (Parella, **1998**).

Nesse trabalho nós introduzimos três técnicas recentes, em adição, ou substituição, às técnicas de rotina utilizadas atualmente na análise estrutural de produtos naturais, por sua aplicação, qualidade dos espectros obtidos e redução do tempo de análise. Essas técnicas encontram-se descritas a seguir.

1.1.1 RMN 1D ge-¹H-NOE seletivo (SELNOE)

A observação do efeito nuclear Overhauser é crucial do processo de determinação estrutural por RMN. Esses efeitos são geralmente observados usando técnicas 1D, através de NOEDIFF (nOe por diferença de espectros), ou 2D, através do NOESY e ROESY. Os resultados da espectroscopia por diferença são observados devido à subtração de um espectro de controle de um espectro seletivamente irradiado no spin de interesse. O espectro por diferença, em principio, apresenta apenas as ressonâncias do spin irradiado e daqueles que sofreram relaxação cruzada com o primeiro. Na prática, imperfeição na subtração leva a "artefatos de subtração" cuja presença muitas vezes torna difícil visualizar o nOe desejado. Novos experimentos têm realizado medidas de nOe pela introdução de PFG, evitando a diferença de espectros e, portanto, evitando artefatos. Como resultado valores muito pequenos de nOe podem se obtidos e com maior confiabilidade.

O experimento SELNOE utiliza a seguinte seqüência de pulsos $90^{\circ}_{x,sel}$ - G_1 - 90°_x - τ_m - G_m - 90°_x - τ_2 - 180°_x - G_2 - acq, onde o primeiro pulso de 90° excita seletivamente somente as ressonâncias do spin de interesse (Stonehouse, **1994**). Em sistemas de spins escalarmente acoplados existe um problema em potencial, como resultado do pulso seletivo e do gradiente G_1 . Após esses pulsos, o segundo pulso de 90° pode gerar sinais dispersivos, correspondentes a sinais observados no COSY. Ainda assim, isso pode ser considerado uma vantagem por

possibilitar distinguir esse tipo de acoplamento. τ_m representa o tempo de mistura utilizado para experimentos de nOe, e deve ser cuidadosamente ajustado para cada amostra, no entanto, o uso de PFG possibilita utilizar longos valores de τ_m , mesmo que as intensidades absolutas observadas para os nOe's diminuam, uma vez que os artefatos de subtração não irão interferir no resultado final.

Além da aplicação do gradiente e ausência de subtração, outra diferença importante entre o SELNOE e o NOEDIFF diz respeito a seletividade. Enquanto o NOEDIFF utiliza largura de pulso da ordem de microsegundos com alta potência ("hard pulses"), o SELNOE utliza largura de pulso da ordem de milisegundos com potências mais atenuadas ("soft pulses"). Com isso, a largura espectral irradiada pelo SELNOE é muito menor (mais seletiva) que no NOEDIFF, possibilitando irradiar sinais sem interferir em sinais vizinhos. A seletividade desejada para um determinado sinal pode ser alcançada apenas recalculando os valores do "soft pulse" e a atenuação da potência utilizada.

1.1.2 RMN 2D ge-¹H,¹³C-HSQC editado (HSQC editado)

A determinação do padrão de hidrogenação de carbonos e nitrogênios é essencial para o assinalamento estrutural de produtos naturais. O procedimento usual emprega técnicas como DEPT, INEPT e APT, no entanto, tais técnicas mostram-se ineficientes quando a concentração da amostra é muito baixa. Através do emprego de técnicas de detecção inversa, pode-se aumentar a sensitividade dos experimentos, com ganhos ainda mais significativos quando empregando PFG em suas seqüências de pulso para a efetiva supressão de fortes magnetizações indesejadas, como ¹H-¹²C e ¹H-¹⁴N, resultando em melhor qualidade espectral e menor tempo de aquisição. O HSQC editado é uma modificação simples do experimento HSQC em que o padrão de hidrogenação pode ser diretamente obtido do espectro resultante, através da observação da amplitude do pico, juntamente com as correlações heteronucleares. Por convenção, picos com amplitude negativa são representados por H₂X, enquanto picos positivos são representados por HX e H_3X , onde X é o nuclídio de interesse, diferente de prótio. Esse resultado é obtido pela introdução, na seqüência de pulsos do HSQC, de um bloco de pulsos do tipo $\Delta - \phi^{\circ}({}^{1}\text{H}) - 180^{\circ}(X) - \Delta$, onde $\Delta = \frac{1}{2}J_{\text{HX}}$ (Parella; Sánchez-Ferrando; Virgili, 1997). O valor de ϕ define o padrão de hidrogenação obtido através desse experimento, como pode ser visto pela FIGURA 1, pág. 23. Então, para $\phi = 180^{\circ}$ HX e H₃X



são positivos e H₂X negativo, enquanto para $\phi = 90^{\circ}$ obtemos um subespectro com apenas HX.

FIGURA 1. Dependência do sinal de diferentes HnX com relação a ϕ . Para $\phi = 0$ ou 180° observa-se amplitudes máximas para todos os sinais, enquanto para $\phi = 90^\circ$ observa-se apenas HX (Parella; Sánchez-Ferrando; Virgili, **1997**).

1.1.3 RMN 2D ge-¹H,¹³C-HSQC-TOCSY (HSQC-TOCSY)

A combinação do HSQC com TOCSY, em princípio, levaria a uma técnica 3D, no entanto a remoção do período de evolução do TOCSY fornece uma técnica 2D híbrida extremamente poderosa para a elucidação estrutural de produtos naturais. Nesse experimento, enquanto as correlações do HSQC se apresentam como é normalmente esperado, a informação do TOCSY é distribuída horizontalmente, nas linhas do espectro correspondentes a cada pico do HSQC, de forma que para cada correlação do HSQC encontramos uma ou mais correlações de TOCSY daquele hidrogênio com outros na molécula. O HSQC-TOCSY pode ser obtido por diversas variantes, dependendo da informação que se deseja alcançar. Além da técnica convencional mencionada acima, é possível incorporar a edição da amplitude do sinal observado, tanto no TOCSY, quanto no HSQC. Ao incorporar edição do TOCSY, seus sinais aparecem em fase negativa, em relação aos sinais observados para o HSQC. Editando-se o HSQC obtêm-se carbonos com amplitudes diferentes dependendo do número de hidrogênios ligados, fornecendo CH₂ em fase negativa e CH e CH₃ em fase positiva. Também é possível, no mesmo experimento, editar tanto HSQC quanto TOCSY simultaneamente. Nesse trabalho optamos pela técnica convencional (FIGURA 2, pág. 24) devido a maior facilidade de aquisição, processamento e análise do resultado final.



FIGURA 2. Sequência de pulsos do ge-HSQC-TOCSY (NMRGuide 3.5, 2003).

Nesse experimento o parâmentro mais importante é o tempo de mistura, τ_m , cujo valor deve ser menor que 100 ms, para evitar deterioração do sinal devido a efeitos de difusão em solução.

1.2 Considerações Botânicas, Químicas e Farmacológicas sobre Aspidosperma ulei Markgf.

De acordo com Renato Braga (Braga, **1979**), *Aspidosperma ulei* Markgf, popularmente conhecida como Pitiá, apresenta-se como uma "árvore com casca áspera e acizentada. Folhas alternas, pecioladas, lanceoladas, glabras. Flores alvecentas, pequenas, agrupadas em panículas multifloras terminais. Frutos capsulares, coriáceos, com sementes achatadas e aladas." (FIGURA 3, pág. 25).



FIGURA 3. Aspidosperma ulei Markgf. (a) árvores, (b) flores e (c) frutos. Fotos: Prof. Edilberto R. Silveira.

O gênero Aspidosperma é distinguido quimicamente pela freqüente ocorrência de alcalóides indólicos, característica compartilhada por 46 das 57 espécies de *Aspidosperma* (Apocinaceae). Bolzani e colaboradores relatam em um *review* sobre espécies do gênero *Aspidosperma*, o isolamento de 4 alcalóides de *A. ulei*: uleina (I), N-metil-tetra-hidroelipticina

(II), di-hidroolivacina (III) e N-metil-tetra-hidroolivaona (IV) (Bolzani, 1987) (FIGURA 4, pág. 26).



FIGURA 4. Compostos isolados a partir de *Aspidoperma ulei*, de acordo com a literatura: uleina (I), N-metiltetrahidroelipticina (II), dihidroolivacina (III) e N-metiltetrahidroolivaona (IV).

Pesquisa no *SciFinder Scholar* v2006, do *Chemical Abstracts*, entre 2006 e 1986, usando como palavra-chave "*Aspidosperma ulei*", mostrou que nenhum outro estudo químico fora realizado com essa espécie.

Um estudo cooperativo de uma fração rica em alcalóides das cascas da raiz de *A. ulei* (AUFRA), entre o Prof. E. R. Silveira, do Departamento de Química Orgânica e Inorgânica, e o Prof. V. S. Rao, do Departamento de Fisiologia e Farmacologia, rendeu uma Tese e uma publicação (ver **Anexo**, pág. 164) demonstrando o efeito pró-erectil de AUFRA em três tipos de casos: ereção peniana, crescimento genital e similar à ereção (**FIGURA** 5, pág. 26). A injeção intraperitonial da fração (25 a 50 mg/Kg) mostrou resultados semelhantes a ioimbina (2 mg/Kg). 65 % dos ratos tratados com ioimbina ou AUFRA mostraram ereção peniana mesmo após seu bloqueio por clonidina, um agonista α -2-adrenoceptor, e haloperidol, um antagonista dopaminergico, bem como por I-NAME, um inibidor da oxido nítrico sintase. Esse estudo comprova o uso tradicional relatado para extratos de *Aspidosperma* em disfunções erecteis (Campos, **2006**).



FIGURA 5. Cobaias sob efeito de uma injeção intraperitonial de AUFRA apresentando os três tipos de reações observadas: (A) ereção peniana, (B) similar à ereção e (C) crescimento genital. Fotos: Adriana Campos Rolim.

1.3 Referências Bibliográficas

BAX, A.; SUMMERS, M. Proton and carbon-13 assignments from sensitivity-enhanced detection of heteronuclear multiple-bond connectivity by 2D multiple quantum NMR. *Journal of American Chemical Society*, **108**, 2093-2094, **1986**.

BRAGA, R. Plantas do Nordeste, especialmente do Ceará, Imprensa Oficial, 2ª Edição, 1960.

BODENHAUSER, G.; RUBEN, D. J. Natural abundance nitrogen-15 NMR by enhanced heteronuclear spectroscopy. *Chem. Phys. Lett.* **69**, 185-189, **1980**.

BOLZANI, V. S.; SERUR, L. M.; MATOS, F. J. A.; GOTTLIEB, O. R. Indole alkaloid evolution in *Aspidosperma*. *Biochemical Systematics and Ecology*, **15**, 2, 187-200, **1987**.

CAMPOS, A. R.; LIMA-JR., R. C. P.; UCHOA, D. E. A.; SILVEIRA, E. R, SANTOS, F. A., RAO, V. S. N. Pro-erectile effects of an alkaloidal rich fraction from *Aspidosperma ulei* root bark in mice. *Journal of Ethnopharmacology*, **104**, 240-244, **2006**.

FREEMAN, R.; GARETH A. MORRIS, G. A. Experimental chemical shift correlation maps in nuclear magnetic resonance spectroscopy. *Journal of Chemical Society: Chemical Communication*, 684-686, **1978**.

JEENER, J. Ampère International Summer School, Basko Polje (proposal), 1971.

JEENER, J.; MEIER, B. H. Bachmann, P.; Ernst, R. R.; *Journal of Chemical Physics*, **71**, 4546-4553, **1979**.

KAISER, C. R. RMN 2D: Detecção inversa e gradiente de campo na determinação estrutural de compostos orgânicos. *Quimica Nova*, **23**, 2, 231-236, **2000**.

KESSLER, H.; GRIESINGER, C.; ZARBOCK, J.; LOOSLI, H. R. Peptide conformations 32. Assignment of carbonyl carbons and sequence analysis in peptides by heteronuclear shift correlation via small coupling constants with broadband decoupling in t1 (COLOC). *Journal of Magnetic Resonance*, **57**, 331-336, **1984**.

KÖEVÉR, K. E.; HRUBY, V. J.; UHRÍN, D. Sensitivity- and gradient-enhanced heteronuclear coupled/decoupled HSQC-TOCSY experiments for measuring long-range heteronuclear coupling constants. *Jornal of Magnetic Resonance*, **129**, 125-129, **1997**.

MULLER, L. Sensitivity enhanced detection of weak nuclei using heteronuclear multiple quantum coherence. *Journal of the American Chemical Society*, **101**, 16, 4481-4484, **1979**.

PARELLA, T. NMRGuide v3.5, 2D Experiments: ge-2D HSQC-TOCSY. Copyright@1998-2003 BRUKER Biospin., 2003.

PARELLA, T. Pulsed field gradients: a new tool for routine NMR. *Journal of Magnetic Resonance*, **126**, 274-277, **1998**.

PARELLA, T.; SÁNCHEZ-FERRANDO, F.; VIRGILI, A. Improved sensitivity in gradientbased 1D and 2D multiplicity-edited HSQC experiments. *Journal of Magnetic Resonance*, 126, 274-277, 1997.

STONEHOUSE, J.; ADELL, P.; KEELER, J.; SHAKA, A. J.; Ultra-high quality NOE spetra. *Journal of the American Chemical Society*, **116**, 6037-6038, **1994**.

WILLKER, W.; LEIBFRITZ, D.; KERSSEBAUM, R.; BERNEL, W. Gradient selection in inverse heteronuclear correlation spectroscopy. *Magnetic Resonance in Chemistry*, **31**, 287-292, **1993**.

Capítulo 2

ALCALÓIDES DE *ASPIDOSPERMA*: REVISÃO BIBLIOGRÁFICA DO GÊNERO

2 ALCALÓIDES DE ASPIDOSPERMA: REVISÃO BIBLIOGRÁFICA DO GÊNERO.

2.1 Dados de RMN ¹³C descritos da literatura para alcalóides isolados de espécies do gênero Aspidosperma entre 1986-2006.

O gênero *Aspidosperma* é quimicamente distinto pela freqüente ocorrência de alcalóides indólicos (Bolzani *et al.* **1987**, pág. 187).

Alcalóides indólicos são caracterizados pelo núcleo indol (I), onde as posições 2 e 7 são normalmente substituídas levando a formação de estruturas bastante diversificadas, enquanto as posições 9-12 podem, ocasionalmente, apresentar substituições como grupos hidroxila ou metoxila. Substituições no nitrogênio indólico são menos comuns, ocorrendo principalmente na forma de lactonas ou lactamas (Morales-Rios; Espiñeira; Joseph-Nathan **1987**).



A determinação estrutural desses compostos é realizada utilizando-se principalmente RMN ¹³C, o que motivou a busca de dados de ¹³C na literatura que possibilitassem a comparação com os compostos isolados.

A TABELA 1, págs. 32, apresenta as espécies do gênero *Aspidosperma* estudadas nos últimos 20 anos, indicando a parte estudada e os compostos isolados enquanto o QUADRO 1, págs. 34, contém as estruturas desses compostos, dispostos pela semelhança entre suas estruturas. A numeração utilizada para os compostos levou em consideração a numeração mais comumente adotada na literatura para alcalóides indólicos, onde a contagem inicia no nitrogênio indólico, 1, e os carbonos 3, 5 e 21 encontram-se ligados a outro nitrogênio na posição 4.

Bolzani *et al.* (**1986**), em revisão bibliográfica sobre alcalóides do gênero *Aspidosperma* até 1986, constatou a ocorrência de 204 alcalóides distribuídos entre 46 das 57 espécies de *Aspidosperma* constantes na literatura.

De 1986 a 2006, nove espécies de *Aspidosperma* foram estudadas químicamente, das quais três (*A. crueta*, *A. pruinosum* e *A. ramiflorum*) não apresentavam estudos anteriormente,

totalizando 49 alcalóides isolados, sendo oito novos compostos: 10-metoxi-4-metilgeissosquizol (19), 10-metoxi-ioimbina (23), 10-metoxi-aspidospermidina (27), desidroxihaplocidina (31), aspidoquibina (37), 3-oxo-14,15-desidro-razinilam (39), 11-hidroxitubotaivina (40) e subincanadina G (49) (TABELA 1, págs. 32).

A TABELA 2, págs. 38, contem os dados de RMN ¹³C para os compostos do **QUADRO** 1, págs. 34, quando disponível na literatura, e identificando o solvente utilizado na obtenção dos dados.

Espécie	Parte Estudada	Alcalóide	Estrutura	Referência
A. crueta	folhas	obscurinervidina	1	Harper, 1993
	folhas	obscurinervina	2	Harper, 1993
A. macrocarpon	casca do caule	copsanol	3 1	Mitaine, 1996
		copsanona	4 1	Mitaine, 1996
		copsinina	5	Mitaine, 1996
		epi-copsanol	6 1	Mitaine, 1996
	sementes	copsanol	3 1	Mitaine, 1996
		copsanona	4 1	Mitaine, 1996
		copsinina	5	Mitaine, 1996 Kan-Fan, 1988
		ervinceina	71	Mitaine, 1996
		(-)-vincadiformina	8	Mitaine, 1996 Kalaus, 1993
A. megalocarpon	casca do caule	(+)-aspidoalbina	9 1	Mitaine, 1998
		(+)-aspidolimidina	10 1	Mitaine, 1998
		(+)-fendlerina	11	Mitaine, 1998
A. parvifolium	cascas	aparicina	12	Jácome, 2004
		uleina	13	Jácome, 2004
		20-epi-uleina	14	Jácome, 2004
		desmetil-uleina	15 1	Jácome, 2004
A. pruinosum	casca da raiz	compactinervina	16 1	Nunes, 1992
		10-metoxi-di-hidro- corinanteol	17	Nunes, 1992
		10-metoxi-geissosquizol	18	Nunes, 1992
		10-metoxi-4-metil- geissosquizol	19a	Nunes, 1992
			19b	Nunes, 1992
		3,4,5,6-tetra-desidro- sitsiriquina	20	Nunes, 1992
		ioimbina	21	Nunes, 1992
		β-ioimbina	22	Nunes, 1992
		10-metoxi-ioimbina	23	Nunes, 1992
		normacusina B	24	Yu, 2003 Nunes, 1992

TABELA 1 . Espécies do gêner	o Aspidosperma, er	m ordem alfabética,	estudadas	nos últimos 2	0 anos (1	1986-
	2006), parte estuda	ida e substâncias isc	oladas.			

¹ Sem dados de RMN ¹³C na literatura. Estrutura determinada por RMN ¹H, E.M e/ou modificações químicas.

Espécie	Parte Estudada	Alcalóide	Estrutura	Referência
A. pyrifolium	casca do caule	acumicina	25 1	Mitaine, 1996
		asnidasnermidina	26	Fukuda, 2003
		aspidospermidina	20	Mitaine, 1996
		10-metoxi- aspidospermidina	27	Mitaine, 1996
		N-formil-aspidospermidina	28 1	Mitaine, 1996
		(-)-aspidospermina	29 1	Mitaine, 1996
		desmetoxiaspidospermina	30	Mitaine, 1996
		desidroxi-haplocidina	31 1	Mitaine, 1996
		haplocina	32 1	Mitaine, 1996
		palosina	33	Mitaine, 1996
		O-desmetil-palosina	34 1	Mitaine, 1996
		tubotaivina	35	Mitaine, 1996
		valesina	36 1	Mitaine, 1996
		()	0	Mitaine, 1996
		(-)-vincadiformina	8	Kalaus, 1993
A. quebracho-blanco	cultura de células	aspidoquibina	37	Aimi, 1991
		3-oxo-14,15-desidro- razinilam	39	Aimi, 1991
		11-hidroxi-tubotaivina	40	Aimi, 1994
	indefinido	quebrachamina	38	Deutsch, 1994
A. ramiflorum	cultura de células	10-metoxi-geissosquizol	17	Oliveira, 2001
	sementes	10-metoxi-geissosquizol	17	Marques, 1996
		β-ioimbina	21	Marques, 1996
	cultura de células	ramiflorina A	41	Oliveira, 2001
		ramiflorina B	42	Oliveira, 2001
	sementes	ramiflorina A	41	Marques, 1996
		ramiflorina B	41	Marques, 1996
A. subincanum	cascas	subincanadina A	43	Kobayashi, 2002
		subincanadina B	44	Kobayashi, 2002
		subincanadina C	45	Kobayashi, 2002
		subincanadina D	46	Kobayashi, 2002
		subincanadina E	47	Kobayashi, 2002
		subincanadina F	48	Kobayashi, 2002
		subincanadina G	49	Ishiyama, 2005

TABELA 1. Espécies do gênero Aspidosperma, em ordem alfabética, estudadas nos últimos 20 anos (1986-2006), parte estudada e substâncias isoladas (CONTINUAÇÃO).

¹ Sem dados de RMN ¹³C na literatura. Estrutura determinada por RMN ¹H, E.M e/ou modificações químicas.



QUADRO 1. Substâncias isoladas de espécies de Aspidosperma nos últimos 20 anos (1986-2006), agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos.



QUADRO 1. Substâncias isoladas de espécies de *Aspidosperma* nos últimos 20 anos (1986-2006), agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos (CONTINUAÇÃO).



QUADRO 1. Substâncias isoladas de espécies de *Aspidosperma* nos últimos 20 anos (1986-2006), agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos (CONTINUAÇÃO).


QUADRO 1. Substâncias isoladas de espécies de *Aspidosperma* nos últimos 20 anos (1986-2006), agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos (CONTINUAÇÃO).

			c	ontrai	10.				
	1	2	5	8	11	12	46 ³	47 ²	48 ¹
2	65,0	64,6	66,7	167,7	69,5	144,9	135,5	140,0	136,3
3	52,1	52,1	47,6	51,7	43,7	45,2	45,2	48,7	51,7
5	54,2	54,2	50,7	50,6	48,7		56,6	60,1	57,4
6	38,8	38,9	36,5	45,3	36,4	54,1	20,4	22,7	20,6
7	51,2	51,2	57,9	55,5	57,5	110,6	108,1	110,1	112,5
8	129,9	129,3	140,6	137,9	132,4	128,9	127,8	131,0	128,7
9	100,2	100,3	121,6	121,0	114,5	118,5	111,3	120,1	118,7
10	147,5	147,3	119,7	120,5	110,3	122,9	119,1	121,7	120,4
11	130,3	130,8	126,6	127,4	149,0	119,3	122,8	125,2	123,3
12	135,4	135,7	110,8	109,3	137,1	110,3	118,3	116,2	112,2
13	136,7	136,8	149,0	143,3	128,0	137,2	136,0	139,9	137,5
14	123,3	123,3	17,1	22,1	21,0	29,4	36,4	28,3	45,4
15	133,6	133,6	34,8	32,9	32,9	41,1	71,6	44,3	189,2
16	23,6	23,5	43,8	92,6	25,1	135,6	145,5	144,7	
17	81,6	81,6	31,8	25,6	26,4	112,4	117,8	123,1	
18	176,3	176,3	33,9	7,1	65,2	12,6	14,3	16,0	13,9
19	39,1	39,1	33,9	29,3	34,5	120,5	131,2	131,1	144,1
20	40,6	40,6	31,2	38,2	39,7	131,4	135,7	133,5	128,3
21	69,5	69,5	68,4	72,6	101,7	54,2	53,1	55,7	51,7
22	44,3	50,5	174,3	169,1	172,3				
23	71,8	67,8			28,3				
24		16,8			9,8				
25	10,4	10,3							
10-OCH ₃	57,3	57,4							
11-OCH ₃	60,9	60,9							
OCH ₃			51,9	50,9	56,4				

TABELA 2. Dados de RMN ¹³C de alcalóides de espécies de Aspidosperma, agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos, nos últimos 20 anos (1986-2006). Dados obtidos em CDCl₃, exceto quando especificado o contrário

¹ Metanol- d_4 ; ² DMSO- d_6 ; ³ Piridina- d_5 .

o contrário (CONTINUAÇAO).										
	13	14	17	18	19 ¹	19 ²	20 ¹	21	22	23
2	135,1	136,5	135,8	135,3	125,5	125,9	134,2	134,6	134,3	135,2
3	46,3	46,4	60,1	54,1	65,3	63,6	144,5	60,7	60,9	59,7
5	44,4	44,8	52,9	53,3	64,5	61,1	132,1	53,6	52,6	52,6
6			21,6	18,4	17,4	16,9	115,8	21,6	21,6	21,6
7	107,8	110,8	107,2	107,0	103,2	103,5	131,0	107,6	107,9	107,6
8	129,4	128,5	127,3	127,8	127,8	130,1	119,9	127,2	127,3	127,5
9	119,5	119,6	100,3	100,2	100,0	100,3	123,0	118,0	118,1	100,3
10	119,8	119,9	153,6	153,7	153,9	153,4	122,3	119,0	119,2	153,5
11	122,7	122,8	111,4	111,5	112,7	12,0	131,9	121,1	121,3	111,2
12	110,7	111,9	110,6	110,8	112,5	112,2	113,7	111,0	111,0	110,7
13	136,6	135,9	131,2	130,9	131,9	131,5	140,6	136,3	136,2	130,9
14	34,7	28,5	35,4	32,7	30,9	29,1	26,4	27,3	33,8	34,0
15	39,5	38,5	37,0	31,8	30,6	29,6	33,9	38,1	41,9	36,4
16	138,7	142,1	35,1	36,1	35,5	35,4	47,8	54,8	57,4	52,2
17	106,7	104,7	59,8	61,3	59,0	58,0	60,3	66,1	72,0	66,9
18	11,8	12,2	11,0	13,0	13,3	13,2	120,4	33,5	34,1	31,4
19	24,2	23,5	23,4	120,2	132,6	129,5	135,8	24,6	27,5	23,2
20	45,8	44,7	41,5	136,8	128,6	129,1	41,5	36,5	39,5	40,4
21	56,6	54,9	59,8	51,2	59,0	59,1	59,0	60,7	59,3	61,1
22							173,2	175,1	175,4	175,2
10-OCH ₃										55,7
4-N ⁺ CH ₃					48,0	48,1				
OCH ₃			55,8	55,9	55,7	55,4	51,9	51,9	51,9	51,8

TABELA 2. Dados de RMN ¹³C de alcalóides isolados de espécies de Aspidosperma, agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos, nos últimos 20 anos (1986-2006). Dados obtidos em CDCl₃, exceto quando especificado o contrário (CONTINUAÇÃO).

¹ Metanol- d_4 ; ² DMSO- d_6 ; ³ Piridina- d_5 .

	o contrário (CONTINUAÇÃO).									
	24	35	40	26	27	30	33	37	38	39
2	136,3	168,7	160,0	65,9	66,0	69,5	69,4	133,4	139,7	176,6
3	64,9	43,3	43,9	54,1	53,7	53,7	53,6	180,0	53,4	159,6
5	54,5	52,1	53,7	53,2	53,0	52,5	52,5	175,1	56,7	116,4
6	26,9	45,1	45,2	39,0	38,4	38,1	37,9	32,0	22,7	114,4
7	104,5	53,4	54,4	53,6	54,1	53,7	52,5	107,3	108,7	122,1
8	127,6	137,1	128,7	135,9	136,6	110,9	125,9	127,6	128,7	136,8
9	118,1	119,6	120,2	119,2	115,3	125,9	115,4	117,1	120,1	127,3 †
10	121,4	109,8	107,5	110,6	146,0	115,3	125,9	120,0	117,4	129,2‡
11	116,8	127,5	156,2	127,3	108,8	129,2	111,2	122,4	118,6	124,8‡
12	111,0	121,2	98,4	123,0	119,5	143,6	nd	111,3	110,0	130,5 †
13	137,8	143,6	144,9	149,6	138,3	149,2	nd	136,2	134,7	137,4
14	27,6	27,9	28,4	21,9	21,8	21,7	21,6	76,1	22,4	120,5
15	33,4	30,4	30,8	34,7	34,5	34,3	34,2	28,9	34,7	154,8
16	44,1	95,7	95,9	28,3	28,2	24,9	24,4	21,6	32,0	27,6
17	50,5	169,8	170,9	23,2	23,2	23,2	23,1	33,0	33,4	38,4
18		11,4	11,6	7,0	6,8	7,0	6,6	8,7	7,8	9,3
19		23,6	23,8	30,2	29,9	30,2	30,1	35,4	21,9	29,0
20	12,7	40,7	41,2	35,9	35,6	35,6	35,5	47,6	53,2	44,3
21	55,8	65,3	65,3	71,5	71,3	71,1	71,1	40,7	55,1	130,3
22						171,3	161,4			
23							28,1			
24							10,1			
OCH ₃		55,0	51,1		55,2	55,5	55,6			

TABELA 2. Dados de RMN ¹³C de alcalóides isolados de espécies de Aspidosperma, agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos, nos últimos 20 anos (1986-2006). Dados obtidos em CDCl₃, exceto quando especificado o contrário (CONTINUAÇÃO).

[†] e[‡] indicam sinais intercambiáveis na mesma coluna. nd significa valores não disponíveis. ¹ Metanol- d_4 ; ² DMSO- d_6 ; ³ Piridina- d_5 .

o contrário (CONTINUAÇAO).									
	41	42	43 ²	44 ²	45 ³	49 ³			
2	135,4 †	135,6†	129,8	131,4	131,3	132,3			
3	53,0	52,9	57,6	58,7	58,8	58,6			
5	51,3	51,4	46,7	46,2	46,6	46,6			
6	18,0	17,7	17,5	17,8	18,2	18,1			
7	107,3 *	108,3 ‡	105,0	103,8	103,1	103,5			
8	127,5 [§]	127,5 §	125,5	125,3	126,6	127,6			
9	100,4	101,2	118,6	118,5	118,7	103,5			
10	154,3	154,9	119,3	119,3	120,0	152,9			
11	111,5	111,9	122,3	122,1	123,0	113,5			
12	112,1	112,0	112,4	112,4	113,1	113,9			
13	131,5	130,7	137,0	136,8	137,9	131,4			
14	33,0	29,6	31,6	32,3	26,4	26,3			
15	30,9	29,6	84,3	83,7	45,0	44,9			
16	37,7	37,7	74,4	74,5	78,1	77,9			
17	51,5	50,2	18,9	17,9	20,8	20,7			
18	13,1	12,6	12,3	11,9	14,3	14,2			
19	121,6	119,1	121,4	116,7	121,2	120,9			
20	136,6 [¥]	136,5 [¥]	132,7	131,4	133,2	133,1			
21	52,9	52,7	64,2	62,4	64,2	64,2			
2'	135,8 †	138,2 †							
5'	42,5	41,9							
6'	22,4	22,8							
7'	108,6 ‡	108,8‡							
8'	128,0 §	128,9 §							
9'	118,0	118,0							
10'	119,4	119,4							
11'	121,6	121,7							
12'	111,1	111,1							
13'	136,0 [¥]	135,8 [¥]							
OCH ₃	56,0	56,2							

 TABELA 2. Dados de RMN ¹³C de alcalóides isolados de espécies de Aspidosperma, agrupadas de acordo com seus esqueletos básicos, nos últimos 20 anos (1986-2006). Dados obtidos em CDCl₃, exceto quando especificado o contrário (CONTINUAÇÃO).

[†], §, ‡ e[¥] indicam sinais intercambiáveis na mesma coluna. ¹ Metanol- d_4 ; ² DMSO- d_6 ; ³ Piridina- d_5 .

2.2 Referências Bibliográficas

AIMI, N.; UCHIDA, N.; OHYA, N.; HOSOKAWA, H.; TAKAYAMA, H.; SAKAI, S.-I. Novel indole alkaloids from cell suspension cultures of *Aspidosperma quebracho blanco* Schlect. *Tetrahedron Letters*, **32**, 37, 4949-4952, **1991**.

AIMI, N.; UCHIDA, N.; OYA, N.; SAKAI, S.I.; MENDONZA, L. A.; OBITZ, P.; STÖCKIGT, J. Isolation of two new nitrogenous metabolites from the cultured cells of *Aspidosperma quebracho- blanco*, Heterocycles, **38**, 11, 2411-2414, **1994**.

BOLZANI, V. S.; SERUR, L. M.; MATOS, F. J. A.; GOTTLIEB, O. R. Indole alkaloid evolution in *Aspidosperma*, *Biochemical Systematics and Ecology*, **15**, 2, 187-200, **1987**.

FUKUDA, Y.-I.; SHINDO, M.; SHISHIDO, K. Total synthesis of (-)-aspidospermine via diastereoselective ring-closing olefin metathesis. *Organic Letters*, **5**, 5, 749-751, **2003**.

HARPER, J. K.; DAILEY, N. K.; OWEN, N. L.; WOOD, S. G.; CATES, R. G. X-ray structure and ¹³C NMR assignments of indole alkaloids from *Aspidosperma cruenta*. *Journal of Crystallographic and Spectroscopic Research*, **23**, 12, 1005-1011, **1993**.

ISHIYAMA, H.; MATSUMOTO, M.; SEKIGUCHI, M.; SHIGEMORI, H.; OHSAKI, A.; KOBAYASHI, J. Two new indole alkaloids from *Aspidosperma subincanum* and *Geissospermum vellosii*. Heterocycles, **66**, 651-658, **2005**.

JÁCOME, R. L. R. P.; OLIVEIRA, A. B.; RASLAN, D.; WAGNER, H. Estudo químico e perfil cromatográfico de *Aspidosperma parvifolium* A. DC. ("pau-pereira"). *Química Nova*, **27**, 6, 897-900, **2004**.

KALAUS, G.; GREINER, I.; KAJTÁR-PEREDY, M.; BRLIK, J.; SZABÓ, L.; SZÁNTAY, C. Synthesis of Vinca alkaloids and related compounds. 63. A new synthetic pathway for preparing alkaloids and related compounds with the aspidosperma skeleton. Total Syntheses of (±)-vincadifformine, (±)-tabersonine, and (±)-3-oxotabersonine. *Journal of Organic Chemistry*, **58**, 1434-1442, **1993**.

KAN-FAN, C.; KAN, S. K.; DEVERRE, J. R.; QUIRION, J. C.; HUSSON, H. P. Nouveaux alcaloïdes de type aspidofractinine fonctionnalises en C-17, extraits des écorces de tronc d'un *Kopia* de Malaisie. *Journal of Natural Products*, **51**, 4, 703-707, 1988.

KOBAYASHI, J.; SEKIGUCHI, M.; SHIMAMOTO, S.; SHIGEMORI, H.; ISHIYAMA, H.; OHSAKI, A. Subincanadines A-C, novel quaternary indole alkaloids from Aspidosperma subincanum. *Journal of Organic Chemistry*, **67**, 18, 6449-6455, **2002**.

MARQUES, M. F. S.; KATO, L.; LEITÃO-FILHO, H. F.; REIS, F. A. M. Indole alkaloids from *Aspidosperma ramiflorum*. *Phytochemistry*, **41**, 3, 963-967, **1996**.

MITAINE, A. C.; MESBAH, K.; RICHARD, B.; PETERMANN, S.; ARRAZOLA, S.; MORETTI, C.; ZÈCHES-HANROT, M.; LE MEN-OLIVER, L. Alkaloids from *Aspidosperma* species from Bolivia. *Planta Medica*, **62**, 458-461, **1996**.

MITAINE, A. C.; WENIGER, B.; SAUVAIN, M.; LUCUMI, E. ; ARAGÓN, R. ; ZÈCHES-HANROT, M. Indole alkaloids from the trunk bark of *Aspidosperma megalocarpon*. *Planta Medica*, **64**, 487, **1998**.

MORALES-RÍOS, M. S.; ESPIÑEIRA, J.; JOSEPH-NATHAN, P. ¹³C NMR Spectroscopy of indole derivatives. *Magnetic Resonance in Chemistry*, **25**, 377-395, **1987**.

NUNES, D. S.; KOIKE, L.; TAVEIRA, J. J.; REIS, F. A. M. Índole alkaloids from *Aspidosperma pruinosum. Phytochemistry*, **31**, 7, 2507-2511, **1992**.

OLIVEIRA, A. J. B.; KOIKE, L.; REIS, F. A. M.; SHEPERD, L. K. Callus culture of *Aspidosperma ramiflorum* Muell. Arg.: growth and alkaloid production. *Acta Scientiarum*, **23**, 2, 609-612, **2001**.

ROBERTS, G. M. T.; AHOND, A.; POUPAT, C.; POTIER, P.; JACQUEMIN, H.; KAN, S. K. *Aspidosperma* de Guyane: Alcaloïdes des graines de *Aspidosperma oblongum*. Journal of Natural Products, 46, 5, 708-722, **1993**.

SPERLING, H.; LORENZ, A.; SUSANNE, K.; ARNDT, R.; MICHEL, M. C. An extract from bark of *Aspidosperma quebracho blanco* to human penile α-adrenoceptors. *The Journal of Urology*, **168**, 160-163, **2002**.

TANAKA, J. C. A.; SILVA, C. C.; OLIVEIRA, A. J. B.; NAKAMURA, C. V.; DIAS-FILHO, B. P. Antibacterial activity of indole alkaloids from *Aspidosperma ramiflorum*. *Brazilian Journal of Medical and Biological Research*, **39**, 387-391, **2006**.

YU, J.; WANG, T.; LIU, X.; DESCHAMPS, J.; FLIPPEN-ANDERSON, J.; LIAO, X.; COOK, J. M. General Approach for the Synthesis of Sarpagine Indole Alkaloids. Enatiospecific Total Synthesis of (+)-Vellosimine, (+)-Normacusine B, (-)-Alkaloid Q₃, (-)-Panarine, (+)-N_a-Methylvellosimine, and (+)-N_a-Methyl-16-epipericyclivine. *Journal of Organic Chemistry*, **68**, 20, 7565-7581, **2003**.

Capítulo 3

DETERMINAÇÃO ESTRUTURAL

3 DETERMINAÇÃO ESTRUTURAL

3.1 Determinação Estrutural de AU1

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um resina amarelo, de ponto de fusão 80,5-82,3 °C e $[\alpha]_D^{25} = +13,3$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU1 (ver **Parte Experimental**, pág. 151).

O espectro na região do infravermelho de AU1 (**FIGURA** 6, pág. 46) apresentou absorções correspondentes a vibrações de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3412 cm⁻¹), confirmadas por uma banda de deformação angular no plano (1517 cm⁻¹). Também foram observadas bandas correspondentes a vibrações de deformação axial de C-N alifático (1199 e 1035 cm⁻¹) e aromático (1379 e 1261 cm⁻¹), além de bandas correspondentes a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (748 cm⁻¹).



FIGURA 6. Espectro na região do infravermelho de AU1.

O espectro de RMN ¹H de AU1 (**FIGURA** 7, pág. 54) apresentou 4 sinais correspondentes a hidrogênios aromáticos em δ_H 7,63 (1H, d, 8 Hz), 7,44 (1H, d, 8 Hz), 7,22 (1H, t, 8 Hz) e 7,13 (1H, t, 8 Hz), que evidenciaram a natureza indólica do composto. Além disso, observaram-se dois sinais correspondentes a hidrogênios olefínicos em δ_H 5,80 (1H, s)

e 5,29 (1H, s), dois sinais correspondentes a grupos metilas em $\delta_{\rm H}$ 2,72 (3H, s) e 0,92 (3H, t, 7 Hz), sendo esse último pertencente a um grupo etila. Outros sinais observados foram: $\delta_{\rm H}$ 3,12 (dd, 5 e 13 Hz), 2,72 (m), 2,27 (m), 1,92 (m), 2,91 (sl), 1,18 (m), 2,27 (m) e 4,90 (sl).

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU1 (**FIGURA** 8, pág. 54) apresentou 18 sinais. Através do espectro de RMN 2D HSQC editado de AU1 (**FIGURA** 9, pág. 55) observou-se a existência de quatro carbonos aromáticos com absorções em 124,7 (δ_H 7,22), 122,0 (7,13), 119,4 (7,63), 112,9 (7,44); três carbonos metínicos em δ_C 60,4 (4,90), 45,0 (2,27) e 38,7 (2,91); quatro carbonos metilênicos, em δ_C 112,7 (δ_H 5,80 e 5,29), 47,5 (3,12 e 2,72), 33,1 (2,27 e 1,92) e 25,1 (1,18); e dois carbonos metílicos, em δ_C 42,3 (δ_H 2,72) e 11,7 (0,92). Os sinais de carbono restantes, não hidrogenados e, portanto, ausentes no HSQC editado, são δ_C 139.2, 139,0, 137,4, 129,1 e 101,5. Entre as absorções observadas, aquelas entre δ_C 124,7-112,9 correspondem ao sistema indólico identificado anteriormente através do espectro de RMN ¹H, enquanto as absorções em δ_C 112,7 (δ_H 5,80 e 5,29) e 42,3 (2,72) correspondem, respectivamente, a uma dupla ligação exocíclica e a um grupamento metila possivelmente ligado a nitrogênio.

A análise do espectro de RMN 2D ¹H,¹H-COSY de AU1 (**FIGURA** 10, pág. 56) forneceu a maioria dos acoplamentos geminais e vicinais do composto, inclusive para o sistema indólico, listados na **TABELA** 3, pág. 48. Dentre os acoplamentos observados destaca-se as absorções em $\delta_{\rm H}$ 0,92 ($\delta_{\rm C}$ 11,7) com 1,18 ($\delta_{\rm C}$ 25,1), evidenciando o grupamento etila mencionado anteriormente. Outros acoplamentos observados foram: $\delta_{\rm H}$ 1,18 ($\delta_{\rm C}$ 25,1) com 2,27 (45,0); $\delta_{\rm H}$ 2,27 ($\delta_{\rm C}$ 45,0) com 4,80 (60,4); $\delta_{\rm H}$ 3,12 e 2.72 ($\delta_{\rm C}$ 47,5) com 2,27 e 1,92 (33,1) e $\delta_{\rm H}$ 2,27 e 1,92 ($\delta_{\rm C}$ 33,1) com 2,91 (38,7).

O espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC-TOCSY (**FIGURA** 11, pág. 57) de AU1 possibilitou seqüênciar todos os carbonos através de seus respectivos hidrogênios. O hidrogênio em $\delta_{\rm H}$ 2,27, correlacionado aos carbonos em $\delta_{\rm C}$ 45,0 e 33,1 no HSQC editado, apresentou correlações com os carbonos $\delta_{\rm C}$ 11,7, 25,1, 33,1 (¹J_{CH}), 38,7, 45,0 (¹J_{CH}), 47,5 e 60,4. Uma vez que o hidrogênio em $\delta_{\rm H}$ 1,92 ($\delta_{\rm C}$ 33,1), geminal com 2,27, apresentou acoplamento apenas com os carbonos em 33,1 (¹J_{CH}), 38,7 e 47,5, supõe-se que os acoplamentos restantes estejam relacionados com $\delta_{\rm H}$ 2,27 ligado a $\delta_{\rm C}$ 45,0. Com esses dados é possível estabelecer inequivocamente, dois grupos de seqüências de carbonos na molécula como segue: $\delta_{\rm C}$ 11,7 \rightarrow 25,1 \rightarrow 45,0 \rightarrow 60,4; $\delta_{\rm C}$ 47,5 \rightarrow 33,1 \rightarrow 38,7, além do sistema indólico, estabelecido anteriormente pelo COSY. O **QUADRO** 2, pág. 49, apresenta as

	δ _c *	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) *	COSY *	δ _C **	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) **	COSY **
2	139.1			137.2		
- 3a	157,1	3 12 (dd 5 e 13)	2 27	157,2	3.07 (dd 3 e 11)	
3b	47,5	2,72 (m)	2,27	46,3	2,63 (m)	
5	42,3	2,72 (s)		42,0	2,64 (s)	
6						
7	101,5			101,4		
8	129,1			127,8		
9	119,4	7,63 (d, 8)	7,13	118,3	7,44 (d, 8)	7,17
10	122,0	7,13 (t, 8)	7,63; 7,22	121,5	7,17 (t, 8)	7,44; 7,26
11	124,7	7,22 (t, 8)	7,44; 7,13	124,1	7,26 (t, 8)	7,52; 7,17
12	112,9	7,44 (d, 8)	7,22	112,1	7,52 (d, 8)	7,26
13	139,2			137,5		
14a	22.1	2,27 (m)	3,12; 2,91	31.6	2,57 (qt, 4 e 13)	2,91
14b	55,1	1,92 (m)	3,12	51,0	1,81 (m)	2,91
15	38,7	2,91 (sl)	2,27; 1,92	37,2	2,84 (m)	2,27; 1,92
16	137,4			135,7		
17a	112.7	5,80 (s)		112.1	5,78 (s)	
17b	112,7	5,29 (s)		112,1	5,24 (s)	
18	11,7	0,92 (t, 7)	1,18	11,3	0,84 (t, 7)	1,12
19	25,1	1,18 (m)	2,27; 0,92	24,1	1,12 (m)	2,75; 0,84
20	45,0	2,27 (m)	4,80; 0,92	42,5	2,75 (m)	4,66; 1,12
21	60,4	4,80 (sl)	2,27	58,9	4,66 (d, 2)	2,75

estruturas parciais obtidas pelo COSY e HSQC-TOCSY.

TABELA 3. Dados de RMN 1D e 2D de ¹³C e ¹H para AU1

* CD₃OD ($\delta_{\rm C}$ 49,15 e $\delta_{\rm H}$ 3,31); ** CDCl₃ ($\delta_{\rm C}$ 77,23 e $\delta_{\rm H}$ 7,27).



O espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC (**FIGURA** 12, pág. 58) permitiu o assinalamento inequívoco e a conexão das duas estruturas parciais obtidas anteriormente (ver **QUADRO** 2, pág. 49). Através das correlações ³ J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 7,63 e 2,27 com δ_C 101,5, δ_H 2,72 com δ_C 60,4 e 47,5, δ_H 1,92 com δ_C 137,4, δ_H 5,80/5,29 com δ_C 139,2, δ_H 7,22 com δ_C 139,1, e δ_H 4,80 com δ_C 139,2, além das correlações ² J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 7,44 com δ_C 139,1, δ_H 4,80 com δ_C 101,5, e δ_H 5,80/5,29 com δ_C 137,4, foi possível propor a estrutura apresentada no **QUADRO** 3, pág. 49, para AU1.



QUADRO 2. Estruturas parciais obtidas pelos experimentos (a) COSY. (b) HSQC-TOCSY.



QUADRO 3. Proposta estrutural para AU1.

Pesquisa online no SciFinder Scholar v2006 do Chemical Abstracts revelou a existência de um par de epímeros em C-20 para a estrutura proposta: uleina (p.f. 76-118 °C; $[\alpha]_D^{25} = +16$ °, c 1,34, CHCl₃ (Schmutz; Hunziker **1958**)) e epi-uleina (p.f. 122-124 °C (Jácome **2004**); $[\alpha]_D^{25} = +34,8$ °, CH₃OH (Boris; Lankin; Cordell **1983**)), tendo sido a uleina já isolada anteriormente de *Aspidosperma ulei*. De acordo com a literatura, a configuração absoluta *R* em C-15 é estabelecida devido à origem biogenética desse tipo de alcalóide, a partir da secologanina (Amat, M. *et al.*, **2004**). Além disso, duas configurações são possíveis para o carbono C-20, com H-20 posicionando-se ± synclinal a H-15 (**QUADRO** 4, pág. 49).



QUADRO 4. Uleina e 20-epi-Uleina: duas configurações possíveis para o carbono 20.

A comparação dos dados de carbono-13 de AU1 com uleina e epi-uleina da literatura mostrou diversas semelhanças, no entanto, para AU1, em CD₃OD, C-17 e C-7 apresentam valores de δ_C diferentes em relação àqueles observados na literatura para uleina e epi-uleina (**TABELA** 4, pág. 50) [Jácome, R. L. R. P.; Oliveira, A. B. 2004; França, O. O.; Brown R. T.;

Santos, C. A. M. 2000; Borris, R. P.; Lankin, D. C.; Cordel, G. 1983]. Uma vez que os dados da literatura foram obtidos em CDCl₃ optou-se pela aquisição dos espectros de

	AU1			Uleina (CDCl ₃	Epiuleina (CDCl ₃)		
	δ_{C}^{1}	δ_{C}^{2}	δ_{C}^{3}	δ_{C}^{4}	$\delta_{C}{}^{5}$	$\delta_C{}^3$	δ_{C} ⁵
2	139,2	137,5	135,5	138,0	135,1	136,4	136,5
13	139,1	137,2	136,8	137,0	136,6	136,6	135,9
16	137,4	135,7	138,7	141,0	138,7	141,1	142,1
8	129,1	127,8	129,3	124,7	129,4	127,9	128,5
11	124,7	124,1	122,4	122,0	122,7	122,6	122,8
10	122,0	121,5	119,6	119,3	119,8	119,8	119,9
9	119,4	118,3	119,3	119,1	119,5	119,0	119,6
12	112,9	112,1	110,8	111,0/112,4	110,7	111,0	111,9
17	112,7	112,1	106,9	104,0	106,7	106,1	104,7
7	101,5	101,4	107,4		107,8	110,0	110,8
21	60,4	58,9	56,6	58,9	56,5	55,3	54,9
3	47,5	46,3	46,2	46,9	46,3	46,2	46,4
20	45,0	42,5	45,8	43,1	46,1	44,2	44,7
5	42,3	42,0	44,1	43,7	44,4	44,4	44,8
15	38,7	37,2	39,4	38,3	39,5	37,7	38,5
14	33,1	31,6	34,5	32,8	34,5	27,8	28,7
19	25,1	24,1	24,2	24,8	24,2	23,3	23,5
18	11,7	11,3	11,6	12,0	11,6	12,0	12,2

TABELA 4. Dados de RMN ¹³C de AU1 em comparação com dados da literatura.

¹ CD₃OD (125 MHz); ² CDCl₃ (125 MHz); ³ França, O. O.; Brown R. T.; Santos, C. A. M. **2000** (100 MHz); ⁴ Borris, R. P.; Lankin, D. C.; Cordel, G. **1983** (22,68 MHz); ⁵ Jácome, R. L. R. P.; Oliveira, A. B. **2004** (90 MHz).



AU1 no mesmo solvente (**FIGURAS** 15 a 20, págs. 61-65), os quais estão listados na **TABELA** 4, pág. 50 e **TABELA** 5, pág. 51. A única diferença observada para AU1 em CDCl₃ com relação a CD₃OD é a leve proteção observada, em CDCl₃, para todos os carbonos e praticamente todos os hidrogênios da amostra. A comparação dos dados de ¹³C de AU1 em CDCl₃ com os dados da literatura (**TABELA** 4, pág. 50), apresentaram as mesmas discrepâncias observadas anteriormente no ¹³C, em CD₃OD.

A comparação dos dados de RMN ¹H de AU1 em CDCl₃ (**TABELA** 5, pág. 51) não pôde ser conclusiva. Se observarmos os valores é possível notar que apenas os hidrogênios do

	AU1 (CDCl ₃)		Uleina (CDCl ₃)		Epiuleina (CDCl ₃)		
	δ_{H} (mult, J) $^{\mathrm{I}}$	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) ²	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) ³	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) ⁴	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) ²	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) ⁴	
3 a	3,07 (dd, 3 e 11)	2,70 (d, 3,0)	2,67 (dl)		2,65 (m)		
3b	2,63 (m)	2,45 (m)	1,80 (dl, 9,4)		2,40 (m)		
5	2,64 (s)	2,30 (s)	2,59 (s)	2,29 (s)	2,25 (s)	2,28 (s)	
9	7,44 (d, 8)	7,35 (d, 8,0)	7,49 (dd, 8)	7,00-7,65 (m)	7,30 (d, 7,8)	7,00-7,70 (m)	
10	7,17 (t, 8)	7,10 (t, 7,8)	7,18 (t, 7,4)	7,00-7,65 (m)	7,10 (t)	7,00-7,70 (m)	
11	7,26 (t, 8)	7,20 (t, 7,8)	7,26 (t, 7,4)	7,00-7,65 (m)	7,15 (t, 8,0)	7,00-7,70 (m)	
12	7,52 (d, 8)	7,55 (d, 8,0)	7,46 (dd, 8)	7,00-7,65 (m)	7,55 (d, 8,0)	7,00-7,70 (m)	
14a	2,57 (qt, 4 e 13)	2.05 (m)	2,52 (d, 8,5)		2.0(m)		
14b	1,81 (m)	2,03 (11)	1,27 (sl)		2,0 (III)		
15	2,84 (m)	3,50 (s)	2,82 (d, 1,5)				
17a	5,78 (s)	5,27 (s)	5,59 (s)	5,28 (s)	5,20 (s)	5,24 (s)	
17b	5,24 (s)	5,00 (s)	5,21 (s)	4,98 (s)	4,95 (s)	4,96 (s)	
18	0,84 (t, 7)	0,85 (t, 7,4)	0,88 (t, 7,4)	0,84 (m)	1,08 (t, 7,4)	1,00 (t, 6,0)	
19	1,12 (m)	1,15 (m, 7,4)	1,15 (m, 7,4)	0,84 (m)	1,25 (t)		
20	2,75 (m)	1,70 (m)	2,99 (dl, 6,9)				
21	4,66 (d, 2)	4,10 (d, 3,0)	4,55 (d, 1,5)	4,11 (d, 2,3)	4,00 (s)	4,10 (sl)	

TABELA 5. Dados de RMN ¹H de AU1, em comparação com dados da literatura.

¹ 500 MHz; ² Jácome, R. L. R. P.; Oliveira, A. B. **2004** (360 MHz); ³ França, O. O.; Brown R. T.; Santos, C. A. M. **2000** (400 MHz); ⁴ Borris, R. P.; Lankin, D. C.; Cordel, G. **1983** (60 MHz).



anel aromárico indólico, da dupla oxocíclica, em C-17, e da metila, em C-18, apresentam concordância entre si. Além disso, Borris não apresenta o assinalamento para os hidrogênios em 3, 14, 15 e 20. Finalmente, nenhum dos autores menciona o uso de técnicas de RMN 2D na atribuição desses compostos, o que possivelmente levou a atribuições equivocadas.

França assinalou, para a uleina, todos os carbonos com seus respectivos hidrogênios, no entanto, para C-12, um carbono aromático monohidrogenado, foi atribuído dois valores de deslocamentos químicos diferentes (111,0/112,4), enquanto C-7, um carbono de dupla não hidrogenado, não apresentou qualquer assinalamento de deslocamento químico de carbono. Isto foi provavelmente devido a um erro tipográfico, onde um dos valores em C-12 pertenceria a C-7 (França, O. O.; Brown R. T.; Santos, C. A. M. **2000**).

Como mencionado anteriormente, uma vez que nenhum dos trabalhos citados menciona o uso de técnicas de RMN de correlação bidimensional para o assinalamento de

seus dados, enquanto AU1 foi completamente assinalado por RMN 1D e 2D, pode-se afirmar que os dados de C-17 e C-7 da literatura estejam errados, possibilitando sugerir AU1 como sendo uleina ou epiuleina. Jácome *et al.* (**2004**) e Buchi *et al.* (**1971**) relatam que os espectros de RMN ¹H para uleína e epi-uleína são semelhantes, diferindo apenas com relação ao tripleto correspondente a metila (C-18) do grupamento etila, centrado em δ_H 0,85 para uleína e em δ_H 1,08 para epiuleína, em CDCl₃. Uma vez que a metila, na uleína, está sobre o sistema π aromático observa-se um sinal mais protegido, em relação a epi-uleina. A comparação dos dados de RMN ¹H de AU1 com uleina e epiuleina (**TABELA** 5, pág. 51) para o tripleto (δ_H 0,84) sugere que AU1 trata-se de uleina.

Para efetuar a atribuição dos hidrogênios equatoriais e axiais do anel D de AU1, optou-se pela obtenção do espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-NOESY (**FIGURA** 13, pág. 59), em CD₃OD. O espectro NOESY apresentou as seguintes correlações: H-9 com 3H-5 (1) e H-21 (2), H-17b com H-15 (3), H-21 com 3H-18 (4), 2H-19 (5), H-20 (6) e 3H-5 (7), H-15 com 3H-18 (8) e 2H-19 (9), e H-20 com 3H-18 e 2H-19 (**QUADRO** 5, pág. 52).



QUADRO 5. Correlações dipolares observadas através do NOESY.

Alguns sinais no NOESY geraram ambigüidade no assinalamento por não ser possível distingui-los dos acoplamentos escalares observados no COSY, impedindo a atribuição da estereoquímica de alguns hidrogênios. Devido a isso, optou-se pela aplicação de dupla irradiação seletiva através do experimento de RMN ¹H NOE seletivo (SELNOE) (**FIGURA** 14, pág. 60), a fim de possibilitar a atribuição dos hidrogênios equatoriais e axiais do anel D. Ao irradiar-se seletivamente na freqüência de H-21, observou-se resposta nos hidrogênios H-9 (2,49 %, 1), H-5 (3,57 %, 2), H-20 (3,56 %, 3), 2H-19 (2,42 %) e 3H-18 (1,81 %). A irradiação em H-15 apresentou resposta em H-17b (4,78 %, 4), H-14b (2,26 %, 5), H-14a e H-20 (7,65 %, 6), 2H-19 (2,36 %) e 3H-18 (1,82 %), enquanto H-14b mostrou interação com H-17b (0,96 %, 9), H-15 (3,35 %, 10), H-3a (1,90 %, 11) e H-3b (3,55 %, 12) e H-14a (26,47 %). Ainda que superpostos, a irradiação dos hidrogênios H-3b/H-5 apresentou interação

apenas com H-9 (1,63 %, 7) e H-21 (2,18 %, 8), e devido à posição de H-3b em relação a H-5 na estrutura, somente H-5 poderia interagir com H-21 e H-9. Esses dados indicam que o anel D do composto deve assumir uma conformação em cadeira, com os grupos etila e N-metila em equatorial (**QUADRO** 6, pág. 53).



QUADRO 6. Correlações dipolares observadas através do SELNOE.

Dessa forma, pode-se afirmar que os dados de uleina constantes na literatura revelam atribuições equivocadas e/ou ausência de dados bidimensionais de RMN para assegurar as correlações propostas. Assim, no melhor do nosso conhecimento, a análise dos espectros de RMN 1D e 2D de AU1, em CD₃OD e CDCl₃, possibilitou caracterizá-lo como uleina e confirmar a configuração relativa do carbono epimérico 20 (20*S*).





FIGURA 9. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC editado de AU1 (500/125 MHz, CD₃OD), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 10. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H–COSY de AU1 (500 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 11. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC-TOCSY de AU1 (500/125 MHz, CD₃OD). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a seqüência observada para os hidrogênios.



FIGURA 12. Espectro de RMN 2D¹H, ¹³C–HMBC de AU1 (500/125 MHz, CD₃OD) com expansão. As setas numeradas representam as principais correlações à longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 13. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H–NOESY de AU1 (500 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 14. Espectro de RMN ¹H de AU1 (a) não irradiado e RMN 1D ¹H, ¹H-NOE seletivo de AU1 irradiado em (b) $\delta_{\rm H}$ 4,80 (H-21), (c) $\delta_{\rm H}$ 2,91 (H-15), (d) $\delta_{\rm H}$ 2,72 (H-3b/H-5) e (e) $\delta_{\rm H}$ 1,92 (H-14b). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.





FIGURA 17. Espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado de AU1 (500/125 MHz, CDCl₃), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 18. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H–COSY de AU1 (500 MHz, CDCl₃). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 19. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C–HMBC DE AU1 (500/125 MHz, CDCl₃) e expansão. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 20. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H–NOESY de AU1 (500 MHz, CDCl₃). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.2 Determinação Estrutural de AU2

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido escuro, de ponto de fusão 150,2-151,6 °C e $[\alpha]_D^{25} = +33,3$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU2 (ver **Parte Experimental**, pág. 151).

O espectro na região do infravermelho de AU2 (**FIGURA** 21, pág. 66) apresentou absorções correspondentes a vibrações de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3415 cm⁻¹) e bandas correspondentes a vibrações de deformação axial de C-N alifático (1153 e 1022 cm⁻¹) e aromático (1379 e 1240 cm⁻¹), além de bandas correspondentes a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (748 cm⁻¹). Observou-se ainda a presença de uma carbonila, possivelmente de cetona α,β insaturada com uma conjugação extendida, devido ao baixo número de onda observado (1653 cm⁻¹).



FIGURA 21. Espectro na região do infravermelho de AU2.

O espectro de RMN ¹H de AU2 (**FIGURA** 22, pág. 71) apresentou 4 sinais correspondentes a hidrogênios aromáticos em δ_H 7,75 (1H, d, 7 Hz), 7,48 (1H, d, 7 Hz), 7,35 (1H, dd, 1 e 7 Hz) e 7,17 (1H, dd, 1 e 7 Hz), que evidenciaram a natureza indólica do composto, e dois sinais correspondentes a grupos metilas em δ_H 2,33 (3H, s) e 0,90 (3H, t, 7 Hz), sendo esse último pertencente a um grupo etila. Outros sinais observados foram: δ_H 4,42

(1H, d, 2 Hz), 2,64 (1H, m), 2,63 (1H, m), 2,33 (1H, m), 2,15 (1H, m), 2,14 (1H, m), 1,87 (1H, m), 1,28 (2H, m).

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU2 (**FIGURA** 23, pág. 71) apresentou 17 sinais. Através do espectro de RMN 2D HSQC editado de AU2 (**FIGURA** 24, pág. 72) observou-se a existência de quatro carbonos aromáticos monohidrogenados com absorções em δ_C 128,0 (δ_H 7,35), 122,7 (7,75), 122,3 (7,16), 114,1 (7,48); três carbonos metínicos em δ_C 57,8 (δ_H 4,42), 50,3 (2,33) e 47,6 (2,64); três carbonos metilênicos, em δ_C 47,3 (δ_H 2,63 e 2,14), 30,5 (2,15 e 1,87), 26,0 (1,28); e dois carbonos metílicos, em δ_C 44,1 (δ_H 2,33) e 12,1 (0,90). Os demais sinais, correspondentes a carbonos não hidrogenados, ausentes no HSQC editado, são δ 194,1, 140,2, 134,6, 128,8 e 119,5. Entre as absorções observadas, aquelas entre δ_C 128,0-122,3 e 114,1 correspondem ao sistema indólico identificado anteriormente através do espectro de RMN ¹H, enquanto a absorção em δ_C 44,1 (δ_H 2,33) corresponde, provavelmente, a uma metila nitrogenada.

O espectro de RMN 2D ¹H,¹H-COSY (**FIGURA** 25, pág. 73) apresentou poucas correlações, identificando principalmente os acoplamentos do sistema indólico entre $\delta_{\rm H}$ 7,75-7,17, além de alguns acoplamentos geminais e vicinais, e em conjunto com o espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC-TOCSY (**FIGURA** 26, pág. 74) foi possível propor dois grupos de seqüências de hidrogênios na molécula, como segue: $\delta_{\rm H}$ 0,90 ($\delta_{\rm C}$ 12,1) δ 1,28 (26,0) δ 2,35 (50,3) δ 4,42 (57,8) e 2,64 (47,6); 2,64/2,15 (47,3) δ 2,15/1,87 (30,5) e 2,64 (47,6). O **QUADRO** 7, pág. 67, apresenta as subestruturas obtidas a partir dos dados de COSY e HSQC-TOCSY, com a respectiva seqüência de carbonos, enquanto os dados de ¹³C e ¹H obtidos até o momento estão listados na **TABELA** 6, pág. 68.



QUADRO 7. Subestruturas obtidas através das correlações observadas nos experimentos COSY e HSQC-TOCSY. (a) Sistema indólico; (b) Cadeia saturada.

	$\delta_{\rm C}$	$\delta_{\rm H}$ (mult, <i>J</i> , 1H)	COSY
2	134,6		
3a	47.2	2,63 (m, 1H)	2,15; 1,87
3b	47,5	2,14 (m, 1H)	2,15
5	44,1	2,33 (s, 3H)	
7	119,5		
8	128,8		
9	122,7	7,75 (d, 7 Hz, 1H)	7,16
10	122,3	7,16 (ddd, 1 e 7 Hz)	7,75; 7,35
11	128,0	7,35 (ddd, 1 e 7 Hz, 1H)	7,48; 7,16
12	114,1	7,48 (d, 7 Hz, 1H)	7,35
13	140,2		
14a	20.5	2,15 (m, 1H)	2,14
14b	30,3	1,87 (m, 1H)	
15	47,6	2,64 (m, 1H)	
16	194,1		
18	12,1	0,90 (t, 7 Hz, 3H)	1,28
19	26,0	1,28 (m, 2H)	2,33; 0,90
20	50,3	2,33 (m, 1H)	1,28
21	57,8	4,42 (d, 2 Hz, 1H)	

TABELA 6. Dados de RMN 1D e 2D de 13 C e 1 H para AU2, em CD₃OD (δ_{C} 49,15 e δ_{H} 3,31).



O espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC (**FIGURA** 27, pág. 75) permitiu o assinalamento inequívoco e a conexão das duas subestruturas obtidas anteriormente (ver **QUADRO** 7, pág. 67). Através das correlações ³ J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 4,42 com os carbonos em δ_C 26,0 (6), 44,1 (8), 47,3 (7), 47,6 (9), 50,3 (10), 128,8 (12) e 134,6 (13); e dos hidrogênios em δ_H 2,33 com δ_C 47,3 e 57,8; e δ_H 7,75 (δ_C 122,7) com δ_C 119,5, além das correlações ² J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 4,48 com δ_C 50,3 e 119,5, δ_H 7,75 com δ_C 128,8; e de δ_H 2,33 (δ_C 50,3) com δ_C 194,1, foi possível propor a estrutura do **QUADRO** 8, pág. 69, para AU2.



QUADRO 8. Correlações observadas no espectro HMBC para AU2.

Comparação dos dados de RMN de AU2 com aqueles obtidos para AU1 e dados da literatura (**TABELA** 7, pág. 70), mostraram que AU2 deve tratar-se de um dos epímeros do alcalóide **dasicarpidona**, possívelmente o epímero 20S ($[\alpha]_D^{25} = +64,7^\circ$, c 1,02 (Joule, **1965**)), devido ao deslocamento químico observado para a metila C-18 em δ_H 0,90, como justificado para AU1 (Buchi, G.; Gould, S. J.; Naf, F **1971**).

Através dos espectros de RMN 1D ¹H NOE seletivo (SELNOE) (**FIGURA** 28, pág. 76) foram obtidas algumas interações dipolares para AU2, pela irradiação seletiva dos hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 4,48 (H-21), 2,64/2,63 (H-3a/H-15) e 2,33 (H-5/H-20). As principais interações observadas para cada hidrogênio irradiado foram: H-21: 3H-5/H-20 (2,94 %) e H-9 (0,88 %); H-3a/H-15: H-14b (1,03 %), 3H-5/H-20 (1,38 %) e H-3b/H-14a (5,63 %); 3H-5/H-20: H-9 (0,50 %), H-3b/H-14a (0,88 %), H-21 (1,02 %) e H-3a/H-15 (0,85 %). Os valores de nOe observados entre 3H-5 e H-9 (3) indicam que o grupo metila em N-4, está equatorial, enquanto a observação de interação dipolar entre H-15 e H-14b (2), e H-20 e H-14a (4), possibilita propor uma conformação em cadeira para o anel D de AU2 (**QUADRO** 9, pág. 70), semelhante aquela observada para AU1. O grupo etila em C-20 também se posiciona em equatorial, de acordo com o deslocamento químico dos hidrogênios da metila C-18, decorrente do efeito anisotrópico do sistema indólico sobre esses hidrogênios (Buchi, G.; Gould, S. J.; Naf, F **1971**).



QUADRO 9. Principais correlações dipolares observadas através do SELNOE para AU2.

	AU2		AU1		Literatura		
	δ_{C}^{1}	δ_{H}^{1}	δ_{C}^{1}	δ_{H}^{1}	δ_{C}^{2}	δ_{H}^{2}	
2	134,6		139,2		132,9		
3	47,3	2,63 2,14	47,5	3,12 2,72	46,0	2,63 2,09-2,20	
5	44,1	2,33	42,3	2,72	44,0	2,35	
7	119,5		101,5		122,0		
8	128,8		129,1		127,8		
9	122,7	7,75	119,4	7,63	119,9	7,70	
10	122,3	7,16	122,0	7,13	121,1	7,21	
11	128,0	7,35	124,7	7,22	126,9	7,40	
12	114,1	7,48	112,9	7,44	112,7	7,48	
13	140,2		139,1		138,1		
14	30,5	2,15 1,87	33,1	2,27 1,92	30,1	2,09-2,20 1,92	
15	47,6	2,64	38,7	2,91	46,3	2,62	
16	194,1		137,4		193,5		
17			112,7	5,80 5,29			
18	12,1	0,90	11,7	0,92	11,8	0,82	
19	26,0	1,28	25,1	1,18	24,8	1,30	
20	50,3	2,33	45,0	2,27	49,6	2,35	
21	57,8	4,42	60,4	4,80	56,2	4,33	

TABELA 7. Dados de RMN ¹³C e ¹H de AU2 e AU1 em comparação com dados da literatura.

¹ CD₃OD (δ_C 49,15, ¹³C@125 MHz); ² Gràcia, J. *et al.* 1994 (CD₃OD; ¹³C@125 MHz).



Dessa forma, no melhor do nosso conhecimento é possível assegurar que AU2 trata-se de (+)-20*S*-dasicarpidona, um alcalóide pela primeira vez relatado na espécie.





FIGURA 24. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC editado de AU2 (500/125 MHz, CD₃OD), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.


FIGURA 25. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY de AU2 (500 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 26. Espectro de RMN 2D¹H,¹³C-HSQC-TOCSY de AU2 (500/125 MHz, CD₃OD). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a seqüência observada para os hidrogênios.



FIGURA 27. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC (500/125 MHz, CD₃OD) de AU2. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 28. Espectros de RMN 1D ¹H (a) não irradiado e RMN 1D ¹H, ¹H-SELNO irradiado em (b) $\delta_{\rm H}$ 4,42 (H21); (c) $\delta_{\rm H}$ 2,64 (H3a/H15); e (d) $\delta_{\rm H}$ 2,33 (H5/H20), de AU2 (CD₃OD, 500 MHz). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.3 Determinação Estrutural de AU3

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido claro, de ponto de fusão 280,6-282,3 °C e $[\alpha]_D^{25} = -26,7$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU3 (ver **Parte Experimental**, pág. 151).

O espectro na região do infravermelho de AU3 (FIGURA 29, pág. 77) apresentou absorções correspondentes a vibrações de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3410 cm⁻¹), deformação axial de NH alifático (3294 cm⁻¹) e diversas bandas correspondentes a vibrações de deformação axial de C-H alifático (2962-2627 cm⁻¹) de grupamentos metilas e metilênicos. Além disso, apresentou bandas correspondentes a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (750 cm⁻¹).



FIGURA 29. Espectro na região do infravermelho de AU3.

O espectro de RMN 1D de hidrogênio de AU3 (**FIGURA** 30, pág. 81) apresentou sinais em δ_H 8,18 (1H, d, 2 Hz), 7,53 (1H, d, 8 Hz), 7,38 (1H, t, 8 Hz) e 7,16 (1H, t, 8 Hz), possibilitando identificar a natureza indólica de AU3, além de um sinal em δ_H 11,11 (1H, sl), correspondente ao hidrogênio do nitrogênio do grupo indólico. Os sinais observados em δ_H 4,36 (2H, s), 3,39 (2H, t, 6 Hz), 3,08 (2H, t, 6Hz) foram correlacionados a hidrogênios metilênicos, enquanto os sinais em δ_H 2,45 (3H, s) e 2,68 (2H, s) correspondem a dois

grupamentos metila ligados a anéis aromáticos.

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU3 (**FIGURA** 31, pág. 81) apresentou 17 sinais e por comparação com o espectro de RMN ¹³C-DEPT135 (**FIGURA** 31, pág. 81) permitiu identificar quatro sinais correspondentes a carbonos aromáticos monohidrogenados em δ_C 124,6, 122,0, 118,3 e 110,7; três sinais correspondentes a carbonos metilênicos em δ_C 42,4, 40,2 e 23,2; dois sinais para carbonos metílicos (δ_C 14,8 e 12,5), além de oito carbonos não hidrogenados em δ_C 140,2, 138,4, 127,4, 126,4, 122,9, 119,4, 117,3 e 114,9, ausentes no espectro RMN ¹³C-DEPT135. Com o auxílio do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC (**FIGURA** 32, pág. 82) foi possível identificar cada par de carbono-hidrogênio na molécula, como segue: δ_C 124,6 (δ_H 7,38), 122,0 (8,18), 118,3 (7,16), 42,4 (4,36), 40,2 (3,39), 23,2 (3,08), 14,8 (2,68) e 12,5 (2,45).

Através dos espectros de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY e RMN 2D ¹H, ¹H-NOESY de AU3 (**FIGURA** 33, pág. 83) foi possível assinalar as correlações escalares dos hidrogênios aromáticos, além do acoplamento escalar entre os hidrogênios em δ_H 3,39 e 3,08. As interações dipolares observadas para AU3, mostram acoplamento entre os hidrogênios em δ_H 8,18 com δ_H 2,68, 2,68 com 4,36, 4,36 com 3,39; e δ_H 7,53 com δ_H 11,11, 11,11 com 2,45, e 2,45 com 3,08. Com esses dados atribuiu-se a seqüência de todos os hidrogênios em AU3, como δ_H 8,18 \leftrightarrow 2,68 \leftrightarrow 4,36 \leftrightarrow (3,39 \leftrightarrow 3,08) \leftrightarrow 2,45 \leftrightarrow 11,11 \leftrightarrow (7,53 \leftrightarrow 7,38 \leftrightarrow 7,16 \leftrightarrow 8,18), onde os parênteses representam correlação escalar entre aqueles hidrogênios. O **QUADRO** 10, pág. 78, apresenta as subestruturas obtidas através desses dados. Os dados de RMN ¹H e ¹³C obtidos encontram-se listados na **TABELA** 8, pág. 79.



QUADRO 10. Subestruturas obtidas a partir dos dados de RMN 1D e 2D para AU3.

	δ_{C}	$\delta_{\mathbf{H}}$ (mult, <i>J</i> , Int)	COSY (δ _H)	NOESY ($\delta_{\rm H}$)
1		11,11 (s)		7,53; 2,45
2	138,4			
3	40,2	3.39 (t, 6 Hz, 2H)	3,08	4,36
7	119,4			
8	122,9			
9	122,0	8,18 (d, 8 Hz, 1H)	7,16	2,68
10	118,3	7,16 (t, 7 Hz, 1H)	8,18; 7,38	
11	124,6	7,38 (t, 7 Hz, 1H)	7,53; 7,16	
12	110,7	7,53 (d, 8 Hz, 1H)	7,38	11,11
13	140,2			
14	23,2	3.08 (t, 6 Hz, 2H)	3,39	2,45
15	114,9			
16	127,4			
17	12,5	2,45 (s, 3H)		11,11; 3,08
18	14,8	2,68 (s, 3H)		8,18; 4,36
19	126,4			
20	117,3			
21	42,4	4,36 (s, 2H)		3,39; 2,68

TABELA 8. Dados de RMN ¹H e ¹³C para AU3, obtidos a partir dos espectros RMN ¹H, ¹³C (BB e DEPT135), HSQC, COSY e NOESY, em DMSO (δ_{C} 39,51 e δ_{H} 2,51).



O espectro de RMN ¹H,¹³C-HMBC de AU3 (**FIGURA** 34, pág. 84) forneceu a completa atribuição da posição dos carbonos não hidrogenados através dos acoplamentos entre os hidrogênios em δ_H 2,45 (3H-17) com δ_C 114,9 (C-15, 11), 127,4 (C-16, 10) e 138,4 (C-2, 9); δ_H 2,68 (3H-18) com δ_C 117,3 (C-20, 13), 126,4 (C-19, 12) e 119,4 (C-7, 7); δ_H 3,08 (2H-14) com δ_C 127,4 (C-16, 15); δ_H 7,16 com δ_C 122,9; δ_H 7,38 (H-11) com δ_C 140,2 (C-13, 1); δ_H 11,11 (H-1) com δ_C 138,4 (C-2, 4), 119,4 (C-7, 8), 122,9 (C-8, 6) e 140,2 (C-13, 2), permitindo propor a estrutura do **QUADRO** 11, pág. 79, para AU3.



QUADRO 11. Proposta estrutural e dados do HMBC para AU3.

O nitrogênio na posição 4 de AU3 foi assegurado pelos deslocamentos químicos observados para os hidrogênios, e seus carbonos, em δ_H 4,36 (δ_C 42,4, C-21) e 3,39 (δ_C 40,2, C-3), um forte indicativo de um nitrogênio naquela posição, de acordo com o deslocamento químico esperado para esses tipos de nuclídeos (Silverstein, R. M.; Webter, F. X., **2000**).

	A	U 3	Literatura				
	δ_{C}^{a}	$\delta_{\mathrm{H}}^{}\mathbf{a}}$	δ _C ^b	δ _C ^b			
13	140,2		139,8				
2	138,4		137,7				
16	127,4		130,8				
19	126,4		126,7				
11	124,6	7,38	125,5	7,37			
8	122,9		124,7				
9	122,0	8,18	124,6	8,20			
7	119,4		122,6				
10	118,3	7,16	119,8	7,20			
20	117,3		119,1				
15	114,9		114,7				
12	110,7	7,53	110,3	7,41			
21	42,4	4,36	47,1	4,19			
3	40,2	3,39	43,8	3,20			
14	23,2	3,08	28,0	2,88			
18	14,8	2,68	15,0	2,70			
17	12,5	2,45	12,5	2,39			

TABELA 9. Comparação dos dados de RMN ¹³C e ¹H de AU3 e dados da literatura (Ishikura, M. *et al.* 2000).

^a DMSO (δ_{C} 39,51; δ_{H} 2,51); ^b CDCl₃ (δ_{C} 77,23; δ_{H} 7,22)



Pesquisa no SciFinder Scholar v2006 do Chemical Abstract mostrou que AU3 deve tratar-se de 3,4,14,21-tetra-hidro-elipticina, isolada anteriormente a partir de *Pterotaberna inconspicua* (Morfaux, A. M. *et al.* **1982**) e *Ochrosia balansae* (Bruneton, J.; Cave, A. **1972**), além de ter sido obtido como intermediário na síntese da elipticina (Ishikura, M. *et al.* **2000**). Os dados de RMN ¹³C e ¹H de AU3 em comparação com os dados da literatura encontram-se listados na **TABELA** 9, pág. 80. Os valores observados para δ_C da literatura apresentam estreita semelhança, com leves variações devido ao efeito do solvente.

No melhor do nosso conhecimento, AU3 trata-se de 16,19-dimetil-3,5,14,21-tetrahidro-elipticina, pela primeira vez relatada para a espécie.





FIGURA 32. Espectro de RMN 2D H,¹³C-HSQC de AU3 (500/125 MHz, (CD₃)₂SO).



FIGURA 33. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY de AU3 (500 MHz, (CD₃)₂SO) (contornos de acoplamento em azul) e 2D ¹H, ¹H-NOESY de AU3 (500 MHz, (CD₃)₂SO) (contornos de acoplamento em preto), superpostos. As setas indicam as interações dipolares do NOESY (números em preto) e as correlações escalares entre hidrogênios do COSY (letras em azul). As setas numeradas representam as correlações escalares vicinais (em preto) e as interações dipolares (em azul) observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 34. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC de AU3 (500/125 MHz, (CD₃)₂SO). As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.4 Determinação Estrutural de AU4

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido escuro, de ponto de fusão 137,3-138,7 °C e $[\alpha]_D^{25} = -13,3$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU4 (ver **Parte Experimental**, pág. 154).

O espectro na região do infravermelho de AU4 (**FIGURA** 35, pág. 85) apresentou absorções correspondentes a vibrações de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3412 cm^{-1}), vibrações de deformação axial de C-N aromático (1375 cm^{-1}) e alifático ($1271 \text{ e } 1035 \text{ cm}^{-1}$), e uma banda correspondente a vibrações de deformação axial de C=O de éster (1720 cm^{-1}), além de bandas correspondentes a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (744 cm^{-1}).



FIGURA 35. Espectro na região do infravermelho de AU4.

O espectro de RMN ¹H de AU4 (**FIGURA** 36, pág. 92) apresentou claramente 4 sinais correspondentes ao sistema indólico, em δ_H 7,38 (1H, d, 8 Hz), 7,29 (1H, d, 8 Hz), 7,04 (1H, t, 8 Hz) e 6,97 (1H, t, 8 Hz), um sinal em δ_H 3,81 (3H, s) atribuído a um grupamento metoxila, além de sinais em δ_H 3,75 (m, 1H), 3,23 (dl, 11 Hz, 1H), 3,08 (dd, 6 e 11 Hz, 1H), 2,97 (m, 1H), 2,92 (dd, 3 e 11 Hz, 1H), 2,71 (ddl, 4 e 15 Hz, 1H), 2,60 (tl, 6 e 11 Hz, 1H), 2,15 (m, 1H), 2,10 (q, 11 Hz, 1H), 2,02 (ddd, 3, 7 e 12 Hz, 1H), 1,65 (ddd, 3, 6

e 13 Hz, 1H), 1,46 (td, 3 e 11 Hz, 1H), 1,42 (m, 1H), 1,37 (m, 1H), 1,30 (q, 12 Hz, 1H), 1,13 (m, 1H).

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU4 (**FIGURA** 37, pág. 92) apresentou 21 sinais e por comparação com o espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC editado (**FIGURA** 38, pág. 93) foi possível identificar quatro carbonos aromáticos monohidrogenados, em δ_C 122,2 (δ_H 7,04), 120,0 (6,97), 118,8 (7,38), 112,2 (7,29), cinco carbonos metínicos, em δ_C 73,1 (δ_H 3,75), 61,4 (3,23), 58,9 (2,14), 43,5 (1,46) e 40,7 (1,42), seis carbonos metilênicos, em δ_C 61,9 (δ_H 2,92 e 2,10), 54,2 (3,08 e 2,60), 35,2 (2,02 e 1,37), 34,5 (2,15 e 1,30), 29,2 (1,65 e 1,13) e 22,4 (2,97 e 2,71), um carbono metílico, em δ_C 52,3 (δ_H 3,81), atribuido a uma metoxila, além de 5 carbonos não hidrogenados, em δ_C 176,5, 138,2, 135,1, 128,4 e 107,4, identificados pela ausência de correlações no HSQC editado. Os sinais observados entre 122,2-112,2 ppm foram atribuídos aos carbonos aromáticos do sistema indólico, enquanto o sinal em δ_C 73,1 (δ_H 3,75) foi atribuído a um carbono oximetínico e o sinal em δ_C 176,5, a um carbono carbonílico de éster, como indicado no espectro de infravermelho (**FIGURA** 35, pág. 85).

O espectro de RMN 2D ¹H,¹H-COSY (**FIGURA** 39, pág 94) apresentou os acoplamentos vicinais o anel aromático do sistema indólico, além de todos os acoplamentos geminais para os hidrogênios metilênicos, confirmando os dados observados anteriormente no HSQC editado. As correlações vicinais encontradas para os hidrogênios dos carbonos metilênicos permitiram atribuir alguns grupos de seqüências de hidrogênios, e consequentemente dos carbonos, como segue: δ_H 3,23 (δ_C 61,4) \leftrightarrow 2,15/1,30 (34,5) \leftrightarrow 1,46 (43,5); δ_H 3,75 (δ_C 73,1) \leftrightarrow 2,02/1,37 (35,2); e δ_H 3,08/2,60 (δ_C 54,2) \leftrightarrow 2,97/2,71 (22,4).

Os dados obtidos para AU4 encontram-se listados na **TABELA** 10, pág 87, enquanto o **QUADRO** 12, pág 86, mostra as estruturas parciais obtidas a partir desses dados.



QUADRO 12. Estruturas parciais obtidas através do COSY.

	δ_{C}	$\delta_{\rm H}$ (mult, J, Int)	COSY (δ _H)
2	135,1		
3	61,4	3,23 (dl, 11 Hz, 1H)	2,15; 1,30
5a	51 2	3,08 (dd, 6 e 11 Hz, 1H)	2,97
5b	34,2	2,60 (tl, 6 e 11 Hz, 1H)	2,97; 2,71
6a	22.4	2,97 (m, 1H)	2,60; 3,08
6b	22,4	2,71 (ddl, 4 e 15 Hz, 1H)	2,60
7	107,4		
8	128,4		
9	118,8	7,38 (d, 8 Hz, 1H)	6,97
10	120,0	6,97 (t, 8 Hz, 1H)	7,38; 7,04
11	122,2	7,04 (t, 8 Hz, 1H)	7,29; 6,97
12	112,2	7,29 (d, 8 Hz, 1H)	7,04
13	138,2		
14a	24.5	2,15 (m, 1H)	3,23; 1,46
14b	54,5	1,30 (q, 12 Hz, 1H)	3,23
15	43,5	1,46 (td, 3 e 11 Hz, 1H)	2,15
16	58,9	2,14 (m, 1H)	
17	73,1	3,75 (m, 1H)	2,02; 1,37
18a	25.2	2,02 (ddd, 3, 7 e 12 Hz, 1H)	3,75
18b	55,2	1,37 (m, 1H)	3,75
19a	20.2	1,65 (ddd, 3, 6 e 13 Hz, 1H)	
19b	29,2	1,13 (m, 1H)	
20	40,7	1,42 (m, 1H)	
21 a	61.0	2,92 (dd, 3 e 11 Hz, 1H)	
21b	01,9	2,10 (q, 11 Hz, 1H)	
С=О	176,5		
OCH ₃	52,3	3,81 (s, 3H)	

TABELA 10. Dados de RMN ¹³C e ¹H para AU4 obtidos a partir dos espectros 1D e 2D de AU4.



O espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC possibilitou assinalar a posição de cada carbono não hidrogenado em AU4 (**FIGURA** 40, pág. 95). As correlações ³ J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 7,38 (H-9) com δ_C 107,4 (C-7, 1) e 138,2 (C-13, 3); 7,04 com 138,2 (C-13, 5); 7,29 (H-12) com 128,4 (C-8, 4); 3,08/2,60 (2H-5) com 107,4 (C-7, 13); 2,92/2,10 (2H-21) com 54,2 (C-5, 17), 43,5 (C-15, 16) e 29,2 (C-19, 15); 1,65/1,13 (2H-19) com 43,5 (C-15, 28); e 3,75 (H-17) com 43,5 (C-15, 7), juntamente com as correlações ² J_{CH} dos hidrogênios em δ_H 7,38 (H-9) com 128,4 (C-8, 2); 1,46 (H-15) com 58,9 (C-16, 30) e 40,7 (C-20, 29); e

1,65/1,13 (2H-19) com 40,7 (C-20, 27), além das estruturas parciais obtidas a partir dos dados de COSY, possibilitou propor a estrutura no **QUADRO** 13, pág 88, para AU4. A correlação entre os hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 2,92/2,10 (2H-21) com $\delta_{\rm C}$ 54,2 (C-5, 17), e os valores de deslocamentos químicos de C-3 ($\delta_{\rm C}$ 61,4), C-5 ($\delta_{\rm C}$ 54,2) e C-21 ($\delta_{\rm C}$ 61,9), possibilitou inserir um segundo nitrogênio na junção desses carbonos. As correlações observadas para $\delta_{\rm H}$ 3,75 (H-17) e 2,14 (H-16) com o carbono carbonílico em $\delta_{\rm C}$ 176,5, assegurou a conexão entre $\delta_{\rm C}$ 58,9 (C-16) e 176,5 (C=O), enquanto a correlação entre $\delta_{\rm H}$ 3,81 (OCH₃) e $\delta_{\rm C}$ 176,5 (C=O) confirmou a carbonila do grupo éster metílico.



QUADRO 13. Proposta estrutural para AU4 e correlações a longa distância obtidas no espectro HMBC.

Pesquisa no SciFinder Scholar v2006, do Chemical Abstracts, mostrou a existência de sete diferentes isômeros para AU4 (ioimbina, α -ioimbina, 3-epi- α -ioimbina, β -ioimbina, ψ -ioimbina, alloioimbina e corinantina) levando em consideração os centros estereogênicos em C-3, C-15, C-16, C-17 e C-20 (**TABELA** 11, pág 90). De acordo com a literatura, H-15 tem uma configuração fixa, sempre se apresentando em posição axial (Wenkert, E. *et al.* **1976**), com configuração *S*, o que assegura uma conformação em cadeira para o anel E desses isômeros como pode ser visto no **QUADRO** 14, pág. 88, para a ioimbina.



QUADRO 14. Estrutural da ioimbina, em conformação cadeira (3S,15S,16R,17S,20R).

A comparação entre os dados de carbono-13 de AU4 e de todos esses isômeros indicam estreita semelhança entre AU4 e β -ioimbina ($[\alpha]_D^{25} = -19,8^\circ$) (**TABELA** 11, pág. 90), principalmente pelo deslocamento químico de C-17 da β -ioimbina em δ_C 71,6, comparável aquele observado para C-17 em AU4 (δ_C 73,1).

Uma vez que, presumidamente, a configuração em C-15 seja mantida, e o grupo hidroxila em C-17 esteja em posição equatorial devido ao deslocamento químico de carbono observado para o mesmo, a configuração relativa dos outros carbonos estereogênicos em AU4 pôde ser completamente estabelecida pelo espectro de RMN 1D ¹H-NOE seletivo (SELNOE), através da irradiação seletiva dos hidrogênios H-17 (δ_H 3,75), H-3 (3,23), H-6b (2,71), H-5b (2,60) e H-19b (1,13) (**FIGURA** 41, pág. 96). Irradiação em H-19b (0,95 %, 1) e H-17 (1,12 %, 1) mostrou resposta entre si e em H-15 (1,79 %, 2; e 1,42 %, 3, respectivamente), enquanto H-3 apresentou interação com H-15 (2,00 %, 4) e H-6b (1,66 %, 5) (**QUADRO** 15, pág. 89). Esses resultados corroboram para a configuração 3*S*,15*S*,17*S*para AU4. Outras interações observadas no SELNOE podem ser vistas na **FIGURA** 41, pág 96.



QUADRO 15. Correlações observadas para H-19b, H-17 e H-3 no SELNOE.

	AU4	a	b	c	d	e	f	g
2	135,1	134,2	134,0	135,8	134,0	134,3	134,4	131,7
3	61,4	59,8	59,0	60,5	53,7	60,1	60,1	53,7
5	54,2	52,1	52,3	52,6	50,7	53,2	52,8	50,8
6	22,4	21,5	21,3	21,6	16,4	21,7	21,3	16,5
7	107,9	107,5	107,4	106,3	105,9	108,1	107,1	107,3
8	128,4	127,0	126,9	127,0	127,2	127,1	126,8	127,2
9	118,8	117,7	117,7	117,5	117,2	117,9	117,5	117,6
10	120,0	118,8	118,8	118,4	118,1	119,1	118,6	118,9
11	122,2	120,8	120,9	120,4	120,1	121,1	120,5	121,0
12	112,2	110,6	110,7	111,1	111,1	110,6	110,6	110,8
13	138,2	135,8	135,8	136,1	135,5	135,7	135,8	135,6
14	34,5	33,8	33,8	33,6	32,2	27,6	31,0	23,6
15	43,5	36,4	41,6	34,7	32,4	37,9	37,4	32,5
16	58,9	52,6	57,1	51,1	52,4	54,6	50,6	54,1
17	73,1	66,9	71,6	65,9	66,6	66,0	66,7	65,7
18	35,2	31,4	33,5	28,2	30,9	33,2	30,2	33,5
19	29,2	23,1	27,5	23,5	23,0	24,5	24,8	23,9
20	40,7	40,2	39,1	36,5	39,5	36,4	32,0	35,6
21	61,9	61,0	60,5	62,0	51,5	60,4	59,6	49,4
C=0	176,5	175,1	175,0	172,7	172,9	174,4	174,0	174,7
OMe	52,3	51,7	51,6	51,1	51,2	51,8	51,5	51,7

TABELA 11. Dados de RMN 13 C de AU4 e dados da literatura (Wenkert, E. *et al.* 1976). Os valores em negrito
indicam coincidências de $\delta_{\rm C}$ entre os compostos.



Ainda que não tenham sido obtidas interações entre H-20 e quaisquer um dos outros hidrogênios, é possível sugerir a configuração de C-20 com base nos deslocamentos químicos de carbono-13 dos modelos da literatura. Como pode ser visto na **TABELA** 11, pág 90, na ioimbina (**a**), β -ioimbina (**b**) e ψ -ioimbina (**d**), os deslocamento químicos para C-20 apresentam-se em δ_C 40,2, 39,1 e 39,5, respectivamente, enquanto na corinantina (**c**) apresenta-se em δ_C 36,5. Nos primeiros casos, a carbonila ligada em C-16 está em equatorial, enquanto no último está axial. Por outro lado, para α -ioimbina (**e**) e alloioimbina (**f**) C-20 apresenta-se em δ_C 36,4 e 35,6, respectivamente, enquanto para 3-epi- α -ioimbina (**g**), apresenta-se em δ_C 32,0. Nesses três casos H-20 está equatorial, enquanto a carbonila está em axial para α -ioimbina e alloioimbina e equatorial para 3-epi- α -ioimbina. A partir desses dados é possível supor que quando a carbonila em C-16 está em equatorial ocorre uma desproteção em C-20. Comparando-se os valores de AU4, ioimbina, β -ioimbina e ψ -ioimbina, conclui-se que H-20 esteja axial e, portanto, AU4 trata-se realmente de β -ioimbina, como sugerido anteriormente.

No melhor do nosso conhecimento, β -ioimbina está sendo relatada pela primeira vez para a espécie.



FIGURA 36. Espectro de RMN ¹H de AU4 (500 MHz, CD₃OD) e expansões.







FIGURA 38. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC editado de AU4 (500/125 MHz, CD₃OD), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 39. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY de AU4 (500 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 40. Espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC de AU4 (500/125 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 41. (a) Espectro de RMN ¹H de AU4 (500 MHz, CD₃OD) e espectros de RMN 1D ¹H,¹H-NOE seletivo de AU4 (500 MHz, CD₃OD) irradiado em (b) δ_H 3,75 (H17), (c) 3,23 (H3), (d) 2,71 (H6b), (e) 2,60 (H5b) e (f) 1,13 (H19b). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.5 Determinação Estrutural de AU5

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido vermelho escuro, de ponto de fusão 154,9-156,2 °C e $[\alpha]_D^{25} = -23,3$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU5 (ver **Parte Experimental**, pág. 154).

O espectro na região do infravermelho de AU5 (**FIGURA** 42, pág. 97) apresentou uma absorção larga e forte em 3448 cm⁻¹, correspondente a um grupo NH de aminas secundárias aromáticas e bandas correspondentes a vibrações de deformação axial de C-N alifático (1055 cm⁻¹) e aromático (1379 cm⁻¹), além de bandas correspondentes a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (746 cm⁻¹). Uma banda de deformação axial C=C (1653 cm⁻¹) indicou a presença de uma dupla ligação conjugada.



FIGURA 42. Espectro na região do infravermelho de AU5.

O espectro de RMN ¹H de AU5 (**FIGURA** 43, pág. 101) apresentou 4 sinais em $\delta_{\rm H}$ 7,63 (1H, d, 8 Hz), 7,41 (1H, d, 8 Hz), 7,21 (ddd, 1 e 8 Hz) e 7,11 (ddd, 1 e 8 Hz), evidenciando a natureza indólica de AU5. Outros dois sinais em $\delta_{\rm H}$ 5,76 (1H, s), 5,25 (1H, s) foram correlacionados a uma dupla ligação terminal, enquanto os sinais em $\delta_{\rm H}$ 1,21 (1H, qd, 3 e 8 Hz) e 0,92 (1H, t, 8 Hz), correspondem a um grupamento etila. Diversos outros sinais foram observados, como segue: $\delta_{\rm H}$ 4,96 (1H, d, 2 Hz), 3,06 (1H, dd, 4 e 14 Hz), 2,80 (1H, td,

4 e 14 Hz), 2,24 (1H, m), 2,20 (1H, m), 1,90 (1H, dt, 1 e 14 Hz).

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU5 (**FIGURA** 44, pág. 101) apresentou 17 sinais. Através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado de AU5 (**FIGURA** 45, pág 102) foi possível correlacionar cada carbono com seus respectivos hidrogênios, determinando assim, o padrão de hidrogenação de todos os carbonos, como segue: quatro carbonos aromáticos monohidrogenados em $\delta_{\rm C}$ 124,7 ($\delta_{\rm H}$ 7,21), 121,4 (7,11), 119,6 (7,63), 112,6 (7,41); três carbonos metínicos em $\delta_{\rm C}$ 51,2 ($\delta_{\rm H}$ 4,96), 44,0 (2,20) e 39,6 (2,93); um carbono metilidênico em $\delta_{\rm C}$ 112,1 ($\delta_{\rm H}$ 5,76/5,25); três carbonos metilênicos em $\delta_{\rm C}$ 37,3 (3,06/2,80), 32,3 (2,24/1,90) e 25,1 (1,21); um carbono metílico em $\delta_{\rm C}$ 117, ($\delta_{\rm H}$ 0,92), além de cinco carbonos não hidrogenados, ausentes no HSQC editado, em $\delta_{\rm C}$ 139,2, 138,7, 137,5, 127,5 e 104,0. Os carbonos entre 124,7-112,6 ppm foram atribuídos ao sistema aromático indólico, enquanto o carbono metilidênico em $\delta_{\rm C}$ 112,1 foi correlacionado a uma dupla ligação terminal. Todos esses dados encontram-se listados na **TABELA** 12, pág. 99.

Comparação dos dados de RMN ¹³C e ¹H de AU5 com aqueles obtidos para AU1 mostrou estreita semelhança, diferindo apenas na ausência de um carbono metílico ligado a nitrogênio que corresponderia a C-5 (**TABELA** 13, pág. 100), possibilitando propor a estrutura do **QUADRO** 16, pág. 98, para AU5.



QUADRO 16. Proposta estrutural para AU5.

Os acoplamentos escalares observados no espectro de RMN 2D ¹H,¹H-COSY e os acoplamentos a longa distância obtidos através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC para AU5 (FIGURA 46, pág. 103, e FIGURA 47, pág. 104, respectivamente) possibilitaram confirmar a estrutura do QUADRO 17, pág. 100, para AU5. O COSY apresentou acoplamentos entre os hidrogênios indólicos, além da seqüência de hidrogênios para a cadeia saturada de AU5, como segue: δ_H 3,06/2,80 (δ_C 37,3) \leftrightarrow 2,24/1,90 (32,3) \leftrightarrow 2,93 (39,6) \leftrightarrow 2,20 (44,0) \leftrightarrow 4,96 (51,2); e δ_H 2,20 (δ_C 44,0) \leftrightarrow 1,21 (25,0) \leftrightarrow 0,92 (11,7), enquanto o HMBC possibilitou atribuir todos os carbonos não hidrogenados através das correlações dos hidrogênios em δ_H 7,63 com δ_C 104,0 (C-7), 127,5 (C-8) e 139,2 (C-13); δ_H 7,21 (H-11) e 7,41 (H-12) com $\delta_{\rm C}$ 139,2 (C-13); $\delta_{\rm H}$ 5,76/5,25 com $\delta_{\rm C}$ 39,6 (C-15), 137,5 (C-16) e 138,7 (C-2); $\delta_{\rm H}$ 4,96 com 104,0 (C-7) e 127,5 (C-8); e $\delta_{\rm H}$ 2,93 com $\delta_{\rm C}$ 137,5 (C-16) e 112,1 (C-17).

	δ_{C}	$\delta_{\mathbf{H}}$ (mult, <i>J</i> , Int)	COSY (δ _H)
2	138,7		
3 a	27.2	3,06 (dd, 4 e 14 Hz, 1H)	2,24; 1,90
3 b	57,5	2,80 (td, 4 e 14 Hz, 1H)	2,24; 1,90
7	104,0		
8	127,5		
9	119,6	7,63 (ddd, 1 e 8 Hz, 1H)	7,11
10	121,4	7,11 (ddd, 1, 7 e 8 Hz, 1H)	7,63; 7,21
11	124,7	7,21 (ddd, 1, 7 e 8 Hz, 1H)	7,41; 7,11
12	112,6	7,41 (ddd, 1 e 8 Hz, 1H)	7,21
13	139,2		
14a	22.2	2,24 (m, 1H)	3,06; 2,93
14b	52,5	1,90 (dt, 1 e 14 Hz, 1H)	3,06; 2,93
15	39,6	2,93 (sl, 1H)	2,24; 1,90
16	137,5		
17a	112.1	5,76 (s, 1H)	
17b	112,1	5,25 (s, 1H)	
18	11,7	0,92 (t, 8 Hz, 3H)	1,21
19	25,1	1,21 (qd, 3 e 8 Hz, 2H)	2,20; 0,92
20	44,0	2,20 (m, 1H)	1,21
21	51,2	4,96 (d, 2 Hz, 1H)	2,93; 2,20

TABELA 12. Dados de RMN de ¹³C e ¹H obtidos a partir dos espectros 1D e 2D para AU5, em CD₃OD.



Pesquisa no SciFinder Scholar v2006, do Chemical Abstracts, mostrou que AU5 tratase de um dos epímeros de N-desmetil-uleina.

Como relatado anteriormente (ver **Determinação Estrutural de AU1**, pág 46), o posicionamento do grupamento etila sobre o anel aromático do sistema indólico leva a proteção dos hidrogênios da metila em C-18. Dessa forma, a comparação dos valores de $\delta_{\rm H}$ desses hidrogênios entre AU5 ($\delta_{\rm H}$ 0,92) e AU1 ($\delta_{\rm H}$ 0,90), permite concluir que AU5 trata-se do epímero 20(*S*)-N-desmetiluleina (p.f. 143-145 °C; $[\alpha]_D^{25} = -20$ °, c 1,18 (Joule, **1965**)). Os dados de efeito nuclear Overhauser obtidos através do espectro de RMN 2D ¹H,¹H-NOESY para AU5 (**FIGURA** 48, pág. 105) permitiu ainda estabelecer a conformação em cadeira, semelhante a AU1, adotada pelo anel D de AU5, através das interações de H-17b com H-15 (1) e H-14b (2), e H-9 com H-21 (3) (**QUADRO** 17, pág. 100).

	$\delta_C *$	$\delta_{\rm H}$ (mult, J) *	$\delta_C *$	$\delta_{\rm H}$ (mult, <i>J</i>) *
2	139,1		138,7	
3a	17 5	3,12 (dd, 5 e 13)	27.2	3,06 (dd, 4 e 14 Hz, 1H)
3b	47,5	2,72 (m)	57,5	2,80 (td, 4 e 14 Hz, 1H)
5	42,3	2,72 (s)		
7	101,5		104,0	
8	129,1		127,5	
9	119,4	7,63 (d, 8)	119,6	7,63 (d, 8 Hz, 1H)
10	122,0	7,13 (t, 8)	121,4	7,11 (ddd, 1, 8 Hz, 1H)
11	124,7	7,22 (t, 8)	124,7	7,21 (ddd, 1, 8 Hz, 1H)
12	112,9	7,44 (d, 8)	112,6	7,41 (d, 8 Hz, 1H)
13	139,2		139,2	
14a	22.1	2,27 (m)	32.3	2,24 (m, 1H)
14b	55,1	1,92 (m)	52,5	1,90 (dt, 1 e 14 Hz, 1H)
15	38,7	2,91 (sl)	39,6	2,93 (sl, 1H)
16	137,4		137,5	
17a	1127	5,80 (s)	112.1	5,76 (s, 1H)
17b	112,7	5,29 (s)	112,1	5,25 (s, 1H)
18	11,7	0,92 (t, 7)	11,7	0,92 (t, 8 Hz, 3H)
19	25,1	1,18 (m)	25,1	1,21 (qd, 3 e 8 Hz, 2H)
20	45,0	2,27 (m)	44,0	2,20 (m, 1H)
21	60,4	4,80 (sl)	51,2	4,96 (d, 2 Hz, 1H)

TABELA 13. Comparação dos dados de RMN 13 C e 1 H de AU1 e AU5, em CD₃OD (δ_{C} 49,15; δ_{H} 3,31).





QUADRO 17. Correlações espaciais observadas no SELNOE para AU5.

Dessa forma, no melhor do nosso conhecimento, 20(S)-N-desmetil-uleina é pela primeira vez relatada para a espécie.



FIGURA 43. Espectro de RMN ¹H de AU5 (500 MHz, CD₃OD) e expansões.



FIGURA 44. Espectro de RMN ¹³C de AU5 (125 MHz, CD₃OD).



FIGURA 45. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC editado de AU5 (500/125 MHz, CD₃OD), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 46. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY de AU5 (500 MHz, CD³OD). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 47. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C–HMBC de AU5 (500/125 MHz, CD₃OD) com expansões. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 48. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-NOESY de AU5 (500 MHz, CD₃OD). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.6 Determinação Estrutural de AU6

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido amarelo claro ($[\alpha]_D^{25} = -66,7$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU6 (ver **Parte Experimental**, pág. 154).

O espectro na região do infravermelho de AU6 (**FIGURA** 49, pág. 106) apresentou bandas de vibração correspondente a deformação axial de OH de álcool (3410 cm⁻¹), deformação axial de C-O de álcool (1074 cm⁻¹) e uma banda de deformação axial assimétrica de C-O-C de éter (1114 cm⁻¹). Esses dados indicam um sistema oxigenado alifático.



FIGURA 49. Espectro na região do infravermelho de AU6.

O espectro de RMN ¹H de AU6 (**FIGURA** 50, pág. 111) apresenta seis sinais de hidrogênios ligados a carbonos oxigenados em δ_H 4,31 (1H, t, 3 Hz), 4,10 (1H, t, 3 Hz), 3,78 (1H, dd, 3 e 9 Hz), 3,65 (2H, m), 3,49 (3H, s) e 3,44 (1H, dd, 3 e 9 Hz), O hidrogênio em δ_H 3,49 foi correlacionada a um grupo metoxila.

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU6 (**FIGURA** 51, pág. 111) apresenta sete sinais de carbonos oxigenados em δ_C 80,5, 72,3, 71,7, 70,7, 70,2, 67,5 e 57,3, semelhante a monossacarídeos.

O espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC de AU6 (**FIGURA** 52, pág. 112) permitiu correlacionar os dois hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 3,65 como um hidrogênio em $\delta_{\rm H}$ 3,66 correspondente

ao carbono em δ_C 72,3, e outro hidrogênio em δ_H 3,64 correspondente ao carbono em δ_C 70,2, enquanto os hidrogênios em δ_H 3,49, do grupo metoxila, foram correlacionados ao carbono em δ_C 57,3. As outras correlações foram: δ_C 80,5 (δ_H 3,44), 71,7 (4,10), 70,7 (3,78), 67,5 (4,31).

O espectro de RMN 2D de ¹H, ¹H-COSY de AU6 (**FIGURA** 53, pág. 113) forneceu a sequência dos hidrogênios em AU6, como segue: δ_H 3,44 \leftrightarrow 4,31 \leftrightarrow 4,10 \leftrightarrow 3,78 \leftrightarrow 3,66/3,64.

Com esses dados, listados na **TABELA** 14, pág. 107, foi possível propor a estrutura do **QUADRO** 18, pág. 107, para AU6, que mostrou ser um derivado do inositol.

TABELA 14. Dados de RMN 1D e 2D de 13C e 1H, para AU6, em D2O + DSS (δ C 0; δ H 0).

	δ_{C}	$\delta_{\rm H}$ (mult, J, Int)	$COSY(\delta_{H})$
1	80,5	3,44 (dd, 3 e 9 Hz, 1H)	3,66
2	67,5	4,31 (dd, 3 Hz, 1H)	4,10; 3,66
3	71,7	4,10 (dd, 3 Hz, 1H)	4,31; 3,78
4	70,7	3,78 (dd, 3 e 9 Hz, 1H)	4,10; 3,64
5	70,2	3,64 (m, Hz, 1H)	3,78
6	72,3	3,66 (m, Hz, 1H)	3,44
OCH ₃	57,3	3,49 (s, 3H)	



Os dados de correlações a longa distância, obtidos a partir do espectro de RMN 2D 1 H, 13 C-HMBC de AU6 (**FIGURA** 54, pág. 114) corroboram com a estrutura proposta. O acoplamento do hidrogênio em $\delta_{\rm H}$ 3,49 com o carbono em $\delta_{\rm C}$ 80,5 assegurou a posição do grupo metoxila na estrutura.



QUADRO 18. Proposta estrutural para AU6.

A literatura relata a existência de diversos isômeros do inositol, além de seus

derivados. A TABELA 15, pág. 108, lista os dados de RMN ¹³C de alguns deles.

								,				
	AU6	1	2	2a	2b	2c	2d	3	3 a	3b	4	5
1	80,5	74,4	73,1	81,2	81,1	81,0	81,7	72,3	67,9	72,4	72,4	70,3
2	67,5	74,4	<u>72,9</u>	<u>68,7</u>	<u>64,0</u>	<u>68,5</u>	<u>78,8</u>	<u>71,2</u>	<u>80,8</u>	<u>70,5</u>	<u>75,2</u>	<u>72,6</u>
3	71,7	74,4	73,1	73,0	81,1	72,4	73,3	73,5	72,6	83,2	70,8	70,3
4	70,7	74,4	71,8	71,8	72,1	82,9	72,1	73,5	73,5	72,8	<u>75,2</u>	70,3
5	70,2	74,4	75,0	75,1	75,1	74,4	75,1	71,2	71,1	71,3	72,4	<u>72,6</u>
6	72,3	74,4	71,8	72,3	72,1	71,2	72,5	<u>72,3</u>	<u>72,0</u>	<u>72,1</u>	67,5	70,3
MeO-1	57,3			57,6	58,1	57,4	58,1					
MeO-2							62,2		57,5			
MeO-3					58,1					60,1		
MeO-4						60,4						

TABELA 15. Dados de RMN ¹³C de AU6 ^a e alguns inositois e seus derivados metilados (Dorman, D. E.;Angyal, S. J.; Roberts, J. D. 1970) ^b.

^a $D_2O + DSS (\delta_C 0)$. ^b valores corrigidos para a referencia $D_2O + DSS (\delta_C 0)$ a partir do original, obtido em dioxano e referenciado externamente pelo $CS_2 (\delta_C 192,3)$. Os carbonos sublinhados representam OH axial.



A comparação dos dados de RMN ¹³C dos inositóis e seus derivados (**TABELA** 15, pág. 108) revelou alguns dados importantes. Ao observar o comportamento dos compostos **2**, **2a**, **2b** (**QUADRO** 19, pág. 109) com relação a posição metoxilada verifica-se que carbonos


QUADRO 19. Comparação dos dados de RMN 13C entre 2, 2a e 2b.

com grupos hidroxila em axial são desprotegidos quando encontram-se vizinhos a grupos metoxila em equatorial, enquanto grupos hidroxila em equatorial não sentem qualquer efeito da metoxilação do carbono vizinho. Esse comportamento também pode ser observado nos compostos 2d, 3, 3a e 3b. Além disso, verificou-se que carbonos metoxilados são desprotegidos cerca de 10 ppm de seus valores originais não metoxilados. A comparação dos valores de carbono-13 entre 4 e 5 indica que a presença de dois grupos eletronegativos em posição tipo 1,3-axial com a capacidade de formar ligações de hidrogênio, desprotege seus carbonos cerca de 5 ppm (QUADRO 20, pág. 109).



QUADRO 20. Comparação dos dados de RMN ¹³C entre 4 e 5.

Verificando-se então os dados de AU6, pode-se assegurar que não há ocorrência de grupos hidroxila em posição do tipo 1,3-axial; que C-1 encontra-se metoxilado; e que a hidroxila em C-2 encontra-se em axial devido ao deslocamento químico observado para esse carbono. Também é possível assegurar que as posições 4 e 6 não possuem OH axial, o que levaria a desproteção desses carbonos e de C-2. Além disso, as constantes de acoplamento observadas no espectro RMN ¹H indicam a ocorrência de acoplamentos do tipo axial-equatorial entre H-1 e H-2 (3 Hz) e axial-axial entre H-1 e H-6 (9 Hz). Como H-2 apresentou um único valor de $J_{H,H}$ de 3 Hz, é possível afirmar que, além do acoplamento equatorial-axial com H-1, deva ocorrer outro acoplamento do mesmo tipo, ou seja, com o mesmo *J*, com H-4. H-4, por sua vez apresenta um acoplamento axial-equatorial com H-3 (3 Hz) e outro axial-axial com H-5 (9 Hz). Esse padrão de acoplamentos assemelha-se aquele observado para o composto **2a**, conhecido como D-1-O-metil-*myo*-inositol. A comparação dos deslocamentos

químicos entre **2a** e AU6 apresenta valores mais desprotegidos para todos os carbonos em **2a**, de cerca de $0,76 \pm 0,53$ ppm, exceto para C5, cuja diferença é de 4,9 ppm (Dorman, D. E.; Angyal, S. J.; Roberts, J. D. **1970**), possivelmente devido a interações com o dioxano, o solvente originalmente utilizado para a aquisição dos dados para **2a**.

O espectro de RMN 2D ¹H,¹H-NOESY de AU6 (**FIGURA** 55, pág. 115), por sua vez, apresentou apenas uma correlação correspondente a efeito nuclear Overhauser, entre a metoxila em δ_H 3,49 com o hidrogênio em δ_H 3,66 (H-1). Os sinais restantes confundem-se com correlações de COSY.

Os resultados obtidos anteriormente possibilitaram garantir inequivocamente que AU6 trata-se de D-1-O-metil-*myo*-inositol, pela primeira vez citado para a espécie.









FIGURA 53. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-COSY de AU6 (500 MHz, D₂O). As setas numeradas representam as correlações vicinais observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 54. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC de AU6 (500/125 MHz, D₂O) com expansões. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 55. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹H-NOESY de AU6 (500 MHz, D₂O). A seta numerada representa a correlação dipolar observada e sua numeração corresponde a numeração do pico observado no espectro.

3.7 Determinação Estrutural de AU7

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido branco, de ponto de fusão 209,6-210,9 °C e $[\alpha]_D^{25} = +103,3$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU7 (ver **Parte Experimental**, pág. 155).

O espectro na região do infravermelho de AU7 (**FIGURA** 56, pág. 116) apresentou absorções correspondentes a vibração de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3410 cm⁻¹), vibrações de deformação axial de C-N alifático (1247 e 1008 cm⁻¹) e aromático (1371 e 1305 cm⁻¹), e deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (744 cm⁻¹). Além disso, observou-se uma banda de vibração correspondente a deformação axial C=C em sistema vinílico (1616 cm⁻¹).



FIGURA 56. Espectro na região do infravermelho de AU7.

O espectro de RMN ¹H de AU7 (**FIGURA** 57, pág. 122) apresentou um sinal em $\delta_{\rm H}$ 11,73, e 4 sinais em $\delta_{\rm H}$ 7,74 (1H, m), 7,55 (1H, m), 7,29 (1H, m) e 7,27 (1H, m), correspondentes ao hidrogênio do nitrogênio indólico e aos hidrogênios aromáticos do sistema indólico, respectivamente. Observou-se ainda um sinal em $\delta_{\rm H}$ 6,06 (1H, dd, 5 Hz), correspondente a uma dupla ligação trisubstituida, além de outros sinais em $\delta_{\rm H}$ 4,82 (2H, m), 4,56 (1H, dt, 4 e 13 Hz), 3,39 (1H, ddd, 4, 9 e 13 Hz), 3,12 (1H, dd, 9 e 13 Hz), 3,03 (1H,

ddd, 4, 9 e 13 Hz), 2,95 (1H, ddd, 4, e 13 Hz), 2,61 (1H, ddd, 3, 9 e 13 Hz), 2,53 (1H, m), 1,84 (1H, m), 1,51 (1H, m) e grupo de sinais entre $\delta_{\rm H}$ 3,02-2,94.

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU7 (**FIGURA** 58, pág. 122) apresentou 17 sinais. Comparação com o espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado (**FIGURA** 59, pág. 123) possibilitou determinar o padrão de hidrogenação de cada carbono, além de correlacionar os pares de carbono-hidrogênio, como segue: quatro carbonos aromáticos monohidrogenados em $\delta_{\rm C}$ 121,8 (7,29), 119,5 (7,27), 118,5 (7,74), 111,6 (7,55); dois carbonos metínicos em $\delta_{\rm C}$ 60,2 (4,83), 40,8 ($\delta_{\rm H}$ 2,99); cinco carbonos metilênicos em $\delta_{\rm C}$ 49,6 ($\delta_{\rm H}$ 4,56/2,61), 45,6 (3,03/2,53), 29,6 (3,12/2,96), 27,9 (1,84/1,51) e 22,3 (3,29/2,95); e seis carbonos não hidrogenados, ausentes no HSQC editado, em $\delta_{\rm C}$ 169,4, 139,4, 136,8, 136,2, 129,5 e 111,0. Um carbono em $\delta_{\rm C}$ 135,9, superposto ao sinal do solvente (piridina-d₅) , foi identificado por sua correlação no HSQC editado com o hidrogênio em $\delta_{\rm H}$ 6,06, totalizando 18 carbonos para AU7. O sinal em $\delta_{\rm C}$ 169,4 corresponde possivelmente a uma carbonila de amida, e uma vez que observou-se a ocorrência do NH do sistema indólico, supôs-se que houvesse um outro nitrogênio na molécula para esse grupamento amida.

Através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC-TOCSY para AU7 (**FIGURA** 60, pág 124) foi possível identificar quatro pares de carbonos diretamente ligado através das correlações observadas entre $\delta_{\rm H}$ 6,06 ($\delta_{\rm C}$ 135,9) \leftrightarrow 4,83 (60,2); $\delta_{\rm H}$ 4,56/2,61 ($\delta_{\rm C}$ 49,6) \leftrightarrow 3,29/2,95 (22,3); $\delta_{\rm H}$ 1,84/1,51 ($\delta_{\rm C}$ 27,9) \leftrightarrow 3,03/2,53 (45,6); e $\delta_{\rm H}$ 2,99 ($\delta_{\rm C}$ 40,8) \leftrightarrow 3,12/2,96 (29,6). Isso indica que cada par de carbonos identificado encontra-se isolado, ligado a um carbono ou heteroátomo não hidrogenado. O **QUADRO** 21, pág. 117, apresenta as subestruturas obtidas através do HSQC-TOCSY. Todos os dados obtidos encontram-se listados na **TABELA** 16, pág. 118.



QUADRO 21. Subestruturas de AU7 obtidas a partir do HSQC-TOCSY.

	δ_{C}	δ_{H} (mult, <i>J</i> , Int)	HSQC-TOCSY (δ _C)	
1		11,73		
2	136,2			
3 a	45.6	3,03 (ddd, 4, 9 e 13 Hz, 1H)	27.9	
3b	10,0	2,53 (sl, 1H)	27,9	
5a	49,6	4,56 (dt, 4 e 13 Hz, 1H)	22,3	
50		2,01 (ddd, 3, 9 e 13 Hz, 1H)		
6a 6b	22,3	2,95 (ddd, 4, 9 e 14 Hz, 1H)	49,6	
7	111,0			
8	129,5			
9	118,5	7,74 (m, 1H)		
10	119,5	7,27 (m, 1H)		
11	121,8	7,29 (m, 1H)		
12	111,6	7,55 (m, 1H)		
13	136,8			
14a 14b	27,9	1,84 (m, 1H) 1,51 (m, 1H)	45,6	
15	40,8	2,99 (m, 1H)	29,5	
16a 16b	29,6	3,12 (dd, 9 e 15 Hz, 1H) 2,96 (m, 1H)	40,8	
18	60,2	4,83 (m, 2H)	135,9	
19	135,9	6,06 (dd, 5, 1H)	60,2	
20	139,4			
21	169,4			

TABELA 16. Dados de RMN 1D e 2D de 13 C e 1 H para AU7, em C₅D₅N (δ_{C} 123,87; δ_{H} 7,22).



A partir dos dados de acoplamentos a longa distância obtidos através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC foi possível correlacionar todos os carbonos não hidrogenados de AU7 (**FIGURA** 61 a 64, págs. 125 a 129). As correlações entre δ_H 11,73 (H-1) e os carbonos em δ_C 136,2 (C-2, 3), 111,0 (C-7, 1) e 129,5 (C-8, 2); δ_H 7,74 (H-9) e δ_C 111,0 (C-7, 4), 129,5 (C-8, 5) e 136,8 (C-13, 6); δ_H 7,55 (H-12) e 129,5 (C-8, 7) e 136,8 (C-13, 8) permitiram assinalar todos os carbonos não hidrogenados do sistema indólico (**QUADRO** 22, pág. 119). As subestruturas propostas através do HSQC-TOCSY puderam ser conectadas através da observação de correlações entre os hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 4,56/2,61 (2H-5) com $\delta_{\rm C}$ 45,6 (C-3, 17); e 1,84/1,51 (2H-14) com 40,8 (C-15, 31). A conexão com o núcleo indólico e o assinalamento das posições dos carbonos C-20 e C-21 foram estabelecidas pelas correlações dos hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 3,29/2,95 (2H-6) com 136,2 (C-2, 23), 111,0 (C-7, 21) e 129,5 (C-8, 22); 3,12/2,96 (2H-16) com 136,2 (C-2, 27) e 111,0 (C-7, 26); 3,12/2,96 (2H-16), 1,84/1,51 (2H-14) e 4,83 (2H-18) com 139,4 (C-20, 28, 33 e 15, respectivamente); 4,56/2,61 (2H-5), 4,83 (2H-18) e 6,06 (H-19) com 169,4 (C-21, 19, 18 e 13) (**QUADRO** 22, pág. 119). Outras correlações observadas encontram-se nas **FIGURAS** 61 a 64, págs. 125 a 129.



QUADRO 22. Estrutura proposta para AU7, e dados de correlações do HMBC.

O espectro de ¹H,¹⁵N-HMBC de AU7 (**FIGURA** 65, pág. 130) possibilitou assegurar inequivocamente a posição dos nitrogênios presentes em AU7, através das correlações entre os hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 11,73 (H-1), 7,55 (H-12) e 3,12/2,96 (2H-16) com o nitrogênio em $\delta_{\rm N}$ 139,7 (N-1); e 3,29/2,95 (2H-16) com o nitrogênio em $\delta_{\rm N}$ 118,2 (N-4), além de possibilitar a obtenção de seus deslocamentos químicos. Comparação dos dados de RMN ¹⁵N de AU7 com dados da literatura (Martin, G. E.; Hadden, C. E. **2000**), mostraram que os valores observados para N-1, um nitrogênio indólico, e N-4, um nitrogênio terciário de amida, estão de acordo com aqueles observados para nitrogênios do mesmo tipo (**QUADRO** 23, pág. 120).

Pesquisa no SciFinder Scholar v2006, do Chemical Abstracts, mostrou que AU7 ainda não havia sido relatado na literatura. Busca por similaridade estrutural possibilitou obter modelos para comparação de seus dados de ¹³C (Amat, M. **1996**), os quais se encontram



listados na TABELA 17, pág. 120. Nos isômeros I e II, observa-se uma carbonila em C-5

QUADRO 23. Estrutura da delavirdina e estrutura proposta para AU7, comparando os deslocamentos químicos de seus nitrogênios. As setas indicam as correlações observadas no ¹H, ¹⁵N-HMBC para AU7.

	AU7	I^{1}	Π^{1}
	$\delta_{\mathbf{C}}$	δ_{C}	$\delta_{\mathbf{C}}$
2	136,2	134,8	134,7
3	45,6	43,3	38,2
5	49,6	172,7	173,3
6	22,3	33,1	33,3
7	111,0	105,3	104,8
8	129,5	128,1	127,8
9	118,5	117,6	117,4
10	119,5	119,3	119,0
11	121,8	121,6	121,3
12	111,6	110,6	110,3
13	136,8	133,6	133,9
14	27,9	25,5	29,7
15	40,8	37,3	38,4
16	29,6	30,3	31,3
18	60,2	12,5	12,4
19	135,9	117,8	118,5
20	139,4	139,1	136,4
21	169,4	43,9	49,1

TABELA 17. Dados de RMN ¹³C de AU7 e dados da literatura (Amat, M. 1999).

 1 CDCl₃ , 75 MHz.



 $(\delta_C 172,7 \text{ e } 173,3, \text{ respectivamente})$, que apresenta-se em C-21 $(\delta_C 169,4)$ em AU7. Além disso, o carbono metílico C-18 presente em I e II $(\delta_C 12,5 \text{ e } 12,4, \text{ respectivamente})$ apresenta-

se como um carbono oximetilênico (δ_C 60,2) em AU7. Os demais sinais apresentam estreita semelhança.

Para estabelecer a configuração da dupla ligação entre C-20 e C-21, optou-se pela obtenção de dados de efeito nuclear Overhauser, através do espectro de RMN ¹H-NOE seletivo (SELNOE) de AU7 (**FIGURA** 67, pág. 131). A irradiação de H-1 mostrou resposta em H-12 (1,19 %, 1), H-16a (1,45 %, 2), H-16b (0,83 %, 3) e H-14b (0,76 %, 4). A diferença de resposta entre os dois hidrogênios em C-16 indica que H-16a deve estar espacialmente mais próximo de H-1 que H-16b. A irradiação em H-19 mostrou forte resposta em H-16b (5,56 %, 5), e uma resposta muito pequena em H-16a (0,29 %, 7) demonstrando que o hidrogênio H-19 deva posicionar-se em direção a H-16b, conferindo a dupla ligação uma configuração *Z*, como pode ser visto na **FIGURA** 67, pág. 131, e no **QUADRO** 24, pág. 121.



QUADRO 24. Correlações observadas no SELNOE para AU7.

Dessa forma, no melhor de nosso conhecimento, AU7 trava-se de 15(S)-18-hidroxi-20(Z)-16,17-nor-subincanadina E, e é relatado pela primeira vez na literatura.









FIGURA 59. Espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 60. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC-TOCSY de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a seqüência observada para os hidrogênios.



FIGURA 61. Espectro de RMN 2D 1 H, 13 C-HMBC de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N).







FIGURA 63. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N): expansões da região entre (a) $\delta_{\rm H}$ 6,5-4,0/ $\delta_{\rm C}$ 62,0-20,0 ppm e (b) $\delta_{\rm H}$ 6,5-4,0/ $\delta_{\rm C}$ 170,0-110,0 ppm. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 64. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N): expansões das regiões entre (a) δ_H 3,4-2,4/δ_C 150,0-127,0 ppm, (b) δ_H 3,4-2,4/δ_C 114,0-110,0 ppm, (c) δ_H 3,4-2,4/δ_C 52,0-39,0 ppm e (d) δ_H 3,4-2,4/δ_C 32,0-19,0 ppm. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 65. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HMBC de AU7 (500/125 MHz, C₅D₅N): expansões das regiões entre (a) $\delta_{\rm H}$ 2,0-1,3/ $\delta_{\rm C}$ 145,0-135,0 ppm e (b) $\delta_{\rm H}$ 2,0-1,3/ $\delta_{\rm C}$ 50,0-25,0 ppm. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 66. Espectro de RMN 2D¹H, ¹⁵N-HMBC de AU7 (500/50,7 MHz, C₅D₅N). As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 67. Espectro de RMN ¹H de AU7 (500 MHz, C_5D_5N) (a) não irradiado e RMN 1D ¹H, ¹H-NOE seletivo de AU7 (500 MHz, C_5D_5N) irradiado em (b) δ_H 11,73 (NH), (c) δ_H 6,06 (H16), (d) δ_H 3,12 (H14a) e (e) δ_H 2,61 (H5b) (C_5H_5N , 500 MHz). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.8 Determinação Estrutural de AU8

O fracionamento cromatográfico do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* permitiu o isolamento de um sólido claro, de ponto de fusão 229,1-230,4 °C e $[\alpha]_D^{25} = -36,7$ ° (c 0,33, CH₃OH), denominado AU8 (ver **Parte Experimental**, pág. 155).

O espectro na região do infravermelho de AU8 (**FIGURA** 68, pág. 132) apresentou absorções correspondentes a vibrações de deformação axial de NH para aminas secundárias aromáticas (3410 cm⁻¹), vibrações de deformação axial de C-N alifático (1247 cm⁻¹) e aromático (1375 cm⁻¹), uma banda correspondente a deformação angular fora do plano para CH em anéis aromáticos (748 cm⁻¹) e outra banda, correspondente a deformação axial C=C (1618 cm⁻¹), indicou a presença de sistema vinílico.



FIGURA 68. Espectro na região do infravermelho de AU8.

O espectro de RMN ¹H de AU8 (**FIGURA** 69, pág. 138) apresentou um sinal em $\delta_{\rm H}$ 12,11, correspondente ao hidrogênio indólico nitrogenado, 4 sinais em $\delta_{\rm H}$ 7,66 (1H, d, 8 Hz), 7,52 (1H, d, 8 Hz), 7,28 (1H, ddd, 1 e 8 Hz) e 7,24 (1H, ddd, 1 e 8 Hz), correspondente ao sistema aromático indólico, um sinal em 5,63 (1H, m), correspondente a uma dupla ligação trisubstituida, um sinal em $\delta_{\rm H}$ 1,56 (3H, d, 6 Hz), correspondente a um grupamento metila, além de diversos sinais entre 4,5-1,5 ppm, como segue: $\delta_{\rm H}$ 4,20 (d, 16 Hz, 1H), 3,84 (d, 16

Hz, 1H), 3,73 (dt, 3 e 14 Hz, 1H), 3,59 (ddd, 3, 13 e 16 Hz, 1H), 3,47 (t, 14 Hz, 1H), 3,36 (dd, 9 e 13 Hz, 1H), 3,31 (dd, 8 e 16 Hz), 3,25 (dl, 16 Hz, 1H), 3,17 (m, 1H), 3,15 (m, 1H), 2,35 (td, 7, 13 e 15 Hz, 1H), 1,87 (hept, 8 Hz, 1H), 1,58 (m, 1H) e 1,56 (d, 6 Hz, 3H).

O espectro de RMN ¹³C-BB de AU8 (**FIGURA** 70, pág 138) apresentou 18 sinais e comparação com o espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado de AU8 (**FIGURA** 71, pág. 139) possibilitou determinar o padrão de hidrogenação para cada carbono identificado no RMN ¹³C-BB, como segue: quatro carbonos aromáticos monohidrogenados em $\delta_{\rm C}$ 122,0 (7,28), 120,1 (7,24), 118,3 (7,52), 112,1 (7,66); um carbono metínico em $\delta_{\rm C}$ 31,2 (3,15); 6 carbonos metilênicos em $\delta_{\rm C}$ 57,8 ($\delta_{\rm H}$ 3,73/3,47), 52,3 (4,20/3,84), 44,8 (3,36/2,35), 32,9 (3,31/3,25), 23,2 (1,87/1,58) e 20,9 (3,59/3,17); um carbono metílico em $\delta_{\rm C}$ 14,0 (1,56); um carbono correspondente a uma dupla ligação trisubstituida em $\delta_{\rm C}$ 124,9 ($\delta_{\rm H}$ 5,63); além de 5 carbonos não hidrogenados, ausentes no HSQC editado, em $\delta_{\rm C}$ 136,8, 136,5, 135,3, 128,3 e 107,9. Os carbonos entre 122,0-118,3 ppm foram correlacionados aos carbonos aromáticos do sistema indólico.

Através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC-TOCSY foi possível determinar 4 pares de carbonos em AU8 (**FIGURA** 72, pág. 140), através das correlações entre os hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 1,56 ($\delta_{\rm C}$ 14,0) e 5,63 (124,9), $\delta_{\rm H}$ 3,59/3,17 ($\delta_{\rm C}$ 20,9) e 3,73/2,35 (57,8), $\delta_{\rm H}$ 1,87/1,58 ($\delta_{\rm C}$ 23,2) e 3,36/2,35 (44,8), e $\delta_{\rm H}$ 3,15 ($\delta_{\rm C}$ 31,2) e 3,31/3,25 (32,9) (**QUADRO** 25, pág. 133). Os hidrogênios em $\delta_{\rm H}$ 4,20/3,84 ($\delta_{\rm C}$ 52,3) não apresentaram qualquer correlação, indicando que os mesmos encontram-se isolados por carbonos não hidrogenados ou heteroátomos na molécula, enquanto os hidrogênios $\delta_{\rm H}$ 3,15 ($\delta_{\rm C}$ 31,2) ou 3,31/3,25 (32,9), mas a superposição dos sinais não permitiu assegurar a conectividade entre esses carbonos. Os dados de RMN para AU8 encontram-se listados na **TABELA** 18, pág. 134.



QUADRO 25. Subestruturas obtidas a partir dos dados de COSY e HSQC-TOCSY para AU8.

	δ_{C}	$\delta_{\mathbf{H}}$ (mult, <i>J</i> , Int)	HSQC-TOCSY (δ_C)	
1		12,11		
2	136,5			
3a	11 9	3,36 (dd, 9 e 13 Hz, 1H)	23,2	
3 b	44,8	2,35 (td, 7, 13 e 15 Hz, 1H)		
5a	57.8	3,73 (dt, 3 e 14 Hz, 1H)	20,9	
5b	57,0	3,47 (t, 14 Hz, 1H)		
6a	20.9	3,59 (ddd, 3, 13 e 16 Hz, 1H)	57,8	
6b	20,9	3,17 (m, 1H)		
7	107,9			
8	128,3			
9	118,3	7,52 (d, 8 Hz, 1H)		
10	120,1	7,24 (ddd, 1 e 8 Hz)		
11	122,0	7,28 (ddd, 1 e 8 Hz, 1H)		
12	112,1	7,66 (d, 8 Hz, 1H)		
13	136,8			
14 a	23,2	1,87 (hept, 8 Hz, 1H)	44.8	
14b	- 3	1,58 (m, 1H)	,0	
15	31,2	3,15 (m, 1H)	32,9	
16a	32,9	3,31 (dd, 8 e 16 Hz)	31,2	
16b		3,25 (dl, 16 Hz, 1H)		
18	14,0	1,56 (d, 6 Hz, 3H)	124,9	
19	124,9	5,63 (m, 1H)	14,0	
20	135,3			
21 a	52,3	4,20 (d, 16 Hz, 1H)		
21b		3,84 (d, 16 Hz, 1H)		

TABELA 18. Dados de RMN de 13 C e 1 H de AU8, em C₅D₅N (δ_{C} 123,87; δ_{H} 7,22).



As correlações a longa distância observadas no espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC para AU8 (**FIGURA** 73, pág 141) possibilitaram propor a estrutura do **QUADRO** 26, pág. 135, para AU8. As correlações observadas entre o hidrogênio em δ_H 12,11 (H-1) com δ_C 107,9 (C-7, 1), 128,3 (C-8, 2) e 136,8 (C-13, 3); δ_H 3,31/3,25 (2H-16) com os carbonos em δ_C 136,5 (C-2, 20) e 135,3 (C-20, 19); δ_H 1,87/1,58 (2H-14) com δ_C 31,2 (C-15, 21) e 32,9 (C-

16, 22); $\delta_{\rm H}$ 5,63 (H-19) com $\delta_{\rm C}$ 31,2 (C-15, 9), 14,0 (C-18, 9) e 52,3 (C-21, 10); $\delta_{\rm H}$ 4,20/3,84 (2H-21) com $\delta_{\rm C}$ 57,8 (C-5, 11) e 135,3 (C-20, 12); $\delta_{\rm H}$ 3,73/3,47 (2H-5) com $\delta_{\rm C}$ 44,8 (C-3, 17), 20,9 (C-6, 16) e 107,9 (C-7, 18); $\delta_{\rm H}$ 7,52 (H-9) com $\delta_{\rm C}$ 107,9 (C-7, 4) e 128,3 (C-8, 5); e $\delta_{\rm H}$ 7,28 (H-11) com $\delta_{\rm C}$ 136,8 (C-13, 6), asseguram a estrutura proposta.



QUADRO 26. Proposta estrutural para AU8, e correlações obtidas a patir do espectro HMBC.

Pesquisa no SciFinder Scholar v2006, do Chemical Abstract, mostrou que AU8 já havia sido relatado na literatura como 16,17-nor-subincanadine E (pf 146-147 °C, $[\alpha]_D^{25} = -$ 6,64° (CD₃OD, c = 0,5 %), entretanto, nunca fora isolada antes de fonte natural, ocorrendo apenas como intermediário em sínteses de alcalóides de *Strichnos* (Amat, M. *et al.* **1996**; Amat, M. *et al.* **1997**). A comparação dos dados de RMN ¹H e ¹³C de AU8 e dados da literatura encontram-se listados na **TABELA** 19, pág. 136. É possível observar boa concordância entre os dados de AU8 e 1, com diferenças principalmente em torno da dupla ligação, possivelmente devido ao efeito do solvente, enquanto AU8 e 2 mostram diferença principalmente devido a presença de uma dupla ligação terminal entre C-16 e C-17, em 2.

Correlações a longa distância entre H-1 (1), H-12 (2) e H-16b (3) com N-1 (δ_N 140,7), e H-6b (4) e H-14b (5) com N-4 (δ_N 44,6) foram obtidos através do espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HMBC (**FIGURA** 74, pág. 142). Comparação desses dados com dados da literatura possibilitou confirmar os tipos de nitrogênios encontrados para AU8, um nitrogênio hidrogenado indólico, N-1, e um nitrogênio não hidrogenado terciário, N-4 (**QUADRO** 27, pág. 135).



QUADRO 27. Comparação dos dados de ¹⁵N de AU8 e dados da literatura, e correlações a longa distância obtidas do espectro ¹H, ¹⁵N-HMBC.

		5 , , , ,	
	AU8	1	2
	δ_{C}^{a}	$\delta_C^{\ b}$	δ _C ^c
18	14,0	12,5	16,0
6	20,9	24,6	22,7
14	23,2	26,7	28,3
15	31,2	36,8	44,3
16	32,9	36,7	144,7
3	44,8	44,8	48,7
21	52,3	47,7	55,7
5	57,8	57,6	60,1
7	107,9	110,8	110,1
12	112,1	110,4	116,2
9	118,3	117,6	120,1
10	120,1	118,7	121,7
17			123,1
11	122,0	120,6	125,2
19	124,9	118,6	131,1
8	128,3	128,2	130,9
20	135,3	142,7	133,5
2	136,5	135,2	139,9
13	136,8	135,0	139,9

TABELA 19. Comparação dos dados de RMN de ¹³C de AU8 e dados da literatura (Amat, M. et al. 1997;
Kobayashi, J. *et al.*, 2002).

 ${}^{a}C_{5}D_{5}N (\delta_{C} 123,87; \delta_{H} 7,22); {}^{b}CDCl_{3} (\delta_{C} 77,23; \delta_{H} 7,27); {}^{c}CD_{3}OD (\delta_{C} 49,15; \delta_{H} 3,31)$



A fim de determinar a configuração relativa de C-15 e da dupla ligação em AU8, optou-se pela obtenção de dados de efeito nuclear Overhauser através de espectros de RMN 1D ¹H-NOE seletivo (SELNOE) (**FIGURA** 75, pág. 143). A irradiação de H-19 mostrou uma forte resposta em H-21b (1,61 %, 1) além de respostas em H-6a (0,36 %, 3) e H-21a (0,30 %, 2). A irradiação em H-14a mostrou forte resposta em H-3a (1,42 %, 6), H-15 (1,73 %, 5) e H-

21a (1,22 %, 4). Essas interações mostram que a dupla ligação assume uma configuração Z (confirmada pelo nOe entre H-19 e H-21b/H-21a), enquanto C-15 adota uma configuração S, como pode ser visto no **QUADRO** 28, pág. 137.



QUADRO 28. Correlações do SELNOE para AU8.

Com os dados de RMN obtidos para AU8 é possível assegurar que AU8 trata-se de 15*S*-16,17-nor-subincanadina E, e está sendo relatado pela primeira vez para a espécie, e como produto natural.



155 150 145 140 135 130 125 120 115 110 105 100 95 90 85 80 75 70 65 60 55 50 45 40 35 30 25 20 15 10 5 ppm FIGURA 70. Espectro de RMN 13 C-BB de AU8 (125 MHz, C₅H₅N).



FIGURA 71. Espectro de RMN 2D ¹H,¹³C-HSQC editado de AU8 (500/125 MHz, C₅H₅N), com fase positiva (CH e CH₃) em vermelho e negativa (CH₂) em azul.



FIGURA 72. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C-HSQC-TOCSY de AU8 (500/125 MHz, C₅H₅N). A numeração colorida na estrutura e espectro indica a seqüência observada para os hidrogênios.



FIGURA 73. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹³C–HMBC de AU8 (500/125 MHz, C₅H₅N) com expansões. As setas numeradas representam as principais correlações a longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 74. Espectro de RMN 2D ¹H, ¹⁵N–HMBC de AU8 (500/50,7 MHz, C₅H₅N). As setas numeradas representam as principais correlações à longa distância observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.



FIGURA 75. Espectro de RMN ¹H de AU8 (500 MHz, C_5H_5N) (a) não irradiado e RMN ¹H NOE seletivo de AU8 (500 MHz, C_5H_5N) irradiado em (b) δ_H 5,63 (H19) e (c) δ_H 1,87 (H14a) (C_5H_5N , 500 MHz). As setas numeradas representam as principais correlações dipolares observadas e sua numeração corresponde a numeração dos picos observados no espectro.

3.9 Referências Bibliográficas

AMAT, M.; COLL, M.-D.; PASSARELLA, D.; BOSCH, J. An enatioselective synthesis of the Strychnos alkaloid (-)-tubifoline. *Tetrahedron: Asymmetry*, **7**, 10, 2775-2778, **1996**.

BORRIS, R. P.; LARRIS, D. C.; CORDELL, G. A. Studies on the uleine alkaloids I. Carbon-13 nmr studies on uleine, 20-epiuleine and (4S)-uleine-N_b-oxide. *Journal of Natural Products*, **46**, 2, 200-205, **1983**.

BÜCHI, G.; GOULD, S. J.; NÄF, F. Stereospecific syntheses of uleine and epiuleine. *Journal of Americal Chemical Society*, **93**, 10, 2492-2501, **1971**.

GRÀCIA, J.; CASAMITJANA, N.; BONJOCH, J.; BOSCH, J. Total Synthesis of Uleine-Type and Strychnos Alkaloids through a Common Intermediate *Journal of Organic Chemistry*, **59**, 3939-3951, **1994**.

FRANÇA, O. O.; BROWN, R. T.; SANTOS, C. A. M. Uleine and demethoxyaspidospermine from the barks of *Plumeria lancifolia*. *Fitoterapia*, **71**, 208-209, **2000**.

ISHIKURA, M.; HINO, A.; YAGINUMA, T.; ÁGATA, I.; KATAGIRI, N. A novel entry to pyrido[4,3-b]carbazoles: an efficient synthesis of ellipticine. *Tetrahedron*, **56**, 193–207, **2000**.

JÁCOME, R. L. R. P.; OLIVEIRA, A. B.; RASLAN, D. S.; WAGNER, H. Estudo químico e perfil cromatográfico das cascas de *Aspidosperma parvifolium* A. DC. ("pau-pereira"). *Química Nova*, **27**, 2, 897-900, **2004**.

JOULE, J. A.; OHASHI, B.; GILBERT, B.; DJERASSI, C. Alkaloid studies-LIII. The structures of nine new alkaloids from *Aspidosperma dasycarpon* A. DC. *Tetrahedron*, **21**, 1717-1734, **1965**.

KOBAYASHI, J.; SEKIGUCHI, M. SHIMAMOTO, S.; SHIGEMORI, H.; ISHIYAMA, H.;
OHSAKI, A. Subicanadines A-C, novel quaternary indole alkaloids from *Aspidosperma* subincanum. Journal of Organic Chemistry, **67**, 6449-6455, **2002**.

SILVERSTEIN, R. M.; WEBTER, F. X. Identificação espectrométrica de compostos orgânicos. LTC Editora, 6^a Edição, ISBN 8521612303, **2000**.

SCHMUTZ, VON J.; HUNZIKER, F. Die alkaloide von *Aspidosperma olivaceum* M. Arg. *Pharmaceutica Acta Helvetiae*, **33**, 341-347, **1958**.

WENKERT, E.; CHANG C-J.; CHAWLA, H. P. S.; COCHRAN, D. W.; HAGAMAN, E. W.; KING, J. C.; ORITO, K. General methods of synthesis on indole alkaloids. 14. Short routes of construction of yohimboid and ajmalicinoid alkaloid systems and their ¹³C nuclear magnetic resonance spectral analysis. *Journal of the American Chemical Society*, **98**, 12, **1976**.

Capítulo 4

PARTE EXPERIMENTAL

4 PARTE EXPERIMENTAL

4.1 Coleta do material

O material vegetal (raiz e caule) foi coletado no município de Acarápe, Garapa, Ceará pelo prof. Edilberto Rocha Silveira. A identificação botânica foi realizada pelo prof. Edson de Paula Nunes, do Departamento de Biologia da Universidade Federal do Ceará. A exsicata da planta encontra-se depositada no Herbário Prisco Bezerra do Departamento de Biologia da Universidade Federal do Ceará, registrada sob os números 30823 (12/07/2001), 32630 (09/09/2003) e 34813 (04/03/2004).

4.2 Métodos

4.2.1. Cromatográficos

4.2.1.1 Cromatografia em coluna de fase normal (CC)

As cromatografias de adsorção em coluna foram realizadas utilizando-se sílica gel 60 (0,063-0,200 mm; 70-230 mesh) da VETEK.

O comprimento e o diâmetro das colunas variam de acordo com as alíquotas das amostras e quantidades de sílica a serem utilizadas, na proporção de 1 de amostra para 8 de sílica.

Para a eluição foi utilizado diclorometano e metanol, e suas misturas binárias, em ordem crescente de polaridade.

4.2.1.2 Cromatografia em coluna de fase reversa C18 (CCR)

As cromatografias em coluna de fase reversa C18 foram realizadas em cartuchos de octadecil-sílica de acordo com o método descrito por Lanças (2004), utilizando-se colunas WATERS RP18 (500 mg).

4.2.1.2 Cromatográfica em camada delgada (CCD)

Para CCD utilizaram-se placas de alumínio com sílica gel 60. Os resultados foram observados pela exposição das placas a luz ultravioleta, em dois comprimentos de onda diferentes: 254 e 366 nm.

4.2.1.3 Cromatografia líquida de alta eficiência (CLAE)

A CLAE foi realizada através de um cromatógrafo WATERS modular, controlado pela programa de computador EMPOWER, contendo um detector PDA modelo 2996, bombas binárias modelo 1525 e forno para colunas, além de uma coluna de fase reversa XTERRA RP18 4,6 x 250 mm.

Os solvente utilizados foram metanol grau HPLC e água ultra pura obtida através de um ultrapurificador de água MilliQ, da MILLIPORE. Membranas de filtro apropriadas foram utilizadas para o metanol, e a degaseificação foi realizada sob vácuo pela aplicação de ultrasom por 15 minutos, para cada frasco de 1000 mL com 500 mL de solvente.

4.2.2 Espectrométricos

4.2.2.1 Infravermelho (IV)

Os espectros infravermelho para todos os compostos foram obtidos em um espectrofotômetro SHIMADZU FT-IR 8500, com pastilhas de KBr confeccionadas na proporção de 1:100.

4.2.2.2 Ressonância Magnética Nuclear (RMN)

Cada amostra foi dissolvida em 0,6 mL do solvente deuterado adequado e acondicionado em tubos de RMN de 5 mm. Os deslocamentos químicos (δ) foram expressos em ppm e referenciados através do pico residual de ¹H do solvente deuterado utilizado na análise. O equipamento de RMN utilizado na análise foi um espectrômetro BRUKER AVANCE DRX500 situado no Centro Nordestino de Aplicação e Uso da Ressonância Magnética Nuclear (CENAUREMN), operando a 500,1 MHz, 125,7 MHz e 50,7 MHz para as

freqüências do ¹H, ¹³C e ¹⁵N, respectivamente, em um campo de 11,7 T, utilizando uma sonda multinuclear de detecção inversa de 5 mm, com gradiente de campo no eixo z de 10 A.

Nos experimentos unidimensionais de ¹H e de ¹³C foram utilizados larguras espectrais de 24 e 260 ppm, respectivamente, tempo de relaxação de 1 s e largura de pulso de 90^o de 9,60 us (0 dB) e 10,90 us (-3 dB) para ¹H e ¹³C, respectivamente. Para os experimentos 2D com ¹⁵N foi usado uma largura espectral de 300 ppm em F1, largura de pulso de 90^o de 26,0 us (-3 dB). Para todos os experimentos unidimensionais foram utilizados 65356 pontos para a aquisição e 32768 para o processamento, enquanto para os experimentos bidimensionais foram utilizados 2048 x 256 pontos para a matriz de dados de aquisição e 2048 x 1024 pontos para o processamento. Predição linear para o processamento 2D, utilizando 80 coeficientes, foi usada quando necessário. O número de transientes variou de 8, para ¹H, a 16384, para ¹³C, para os experimentos unidimensionais, e 2ⁿ (n ≥ 2) para bidimensionais, dependendo do experimento e quantidade de amostra disponível.

Os programas de pulsos utilizados para a aquisição dos dados foram: ¹H (zg), ¹³C-BB (zgpg), ¹³C-DEPT135 (dept135), COSY (cosygp), NOESY (noesygpph), SELNOE (selno), HSQC (hsqcgpph), HSQC-TOCSY (hsqcgpmlph), ¹H, ¹³C-HMBC e ¹H, ¹⁵N-HMBC (hmbclpndqf).

Os valores de *J* utilizados para os experimentos pertinentes foram ${}^{1}J_{H,C} = 145$, ${}^{n}J_{H,C} = 7$, ${}^{1}J_{H,N} = 80$, ${}^{n}J_{H,N} = 7$, onde n ≥ 2 .

4.2.3 Outros

4.2.3.1 Ponto de fusão

O ponto de fusão das substâncias foram obtidas no Departamento de Química Orgânica e Inorgânica, da Universidade Federal do Ceará, em um aparelho METTLER, com processador central modelo FP90 e placa aquecedora modelo FP82H7. As determinações foram realizadas a uma velocidade de 2°C/min.

4.2.3.2 Rotação óptica

As medidas de rotação óptica foram obtidas em um polarímetro Perkin-Elmer modelo 341, na faixa do sódio (549 nm), a 20 °C. A concentração e o comprimento do caminho óptico

utilizados foram de 0,33 % (2 mg de amostra/6 mL de CH₃OH) e 10 cm, respectivamente, para todas as amostras.

4.3 Ensaios farmacológicos

Os estudos da atividade pró-erectil da fração rica em alcalóides da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* Markgf foram realizados no Departamento de Fisiologia e Farmacologia da Universidade Federal do Ceará e encontram-se citados no **Capítulo 1 – Introdução**, pág. 19.

4.4 Estudo da casca da raiz (CR) e casca do caule (CC) de Aspidosperma ulei Markgf.

4.4.1 Preparação do Extrato Etanólico das Cascas da Raiz de Aspidosperma ulei - Pitiá (ApCRE)

4,0 kg das cascas da raiz de *Aspidosperma ulei* (Pitiá) foram extraídos, por maceração, com 10 L de etanol durante 24 horas. A extração foi repetida 3 vezes e as soluções etanólicas foram evaporadas à pressão reduzida e reunidas, fornecendo o extrato denominado ApCRE (144,55 g, 3,61 %).

4.4.2 Preparação da fração alcaloídica para os ensaios farmacológicos

51,0 g do extrato etanólico da casca da raiz de *Aspidosperma ulei* Markgf – Pitiá (ApCRE) foram suspensos em 200 mL de água destilada e extraídos 4 x 200 mL de Acetato de Etila, fornecendo as frações APCRE-AQ (40,6 g, 79,6 %) e APCRE-AE (8,6 g, 16,9 %).

100 mg de ApCRE e suas frações, ApCRE-AE e ApCRE-AQ, foram enviado para testes farmacológicos e os resultados obtidos nos guiaram para o estudo da fração ApCRE-AE.

ApCRE-AE (1,20 g) foram dissolvidos em 5 mL de metanol e acondicionados a uma coluna (\odot = 5 cm) contendo 45 g de SEPHADEX LH-20 e eluido com metanol. As frações coletadas e seus volumes individuais foram: 1-5 (50 mL), 6 (75 mL), 7-8 (200 mL).

Cromatografia em CCD possibilitou reunir as frações como segue: 1-2 (587,4 mg), 3-5 (162,4 mg) e 6-8 (371,9 mg).

100 mg de cada fração foram enviados para novos testes farmacológicos. A fração 3-5 demonstrou-se ativa frente aos testes realizados (Campos, A. R. **2006**). Uma nova fração (600 mg) foi preparada, de acordo com o procedimento acima, para a continuidade dos testes, enquanto outra alíquota (450 mg) foi separada para a identificação dos constituintes da fração.

4.4.3 Identificação dos constituintes de ApCRE-AE

ApCRE-AE(3-5) (450 mg) foi adsorvido em 1 g de gel de sílica e acondicionado em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue abaixo:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)		
1	100:0	60		
2	99:1	40		
3-4 98:2		20		
5-6 97:3		20		
7-8	96:4	20		
9-10	94:6	20		
11	0:100	20		

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1-2 (227,0 mg), 3 (13,9 mg), 4 (30,5 mg), 5-6 (80,5 mg), 7-8 (20,2 mg), 9-10 (53,0 mg) e 11 (20 mg). A partir da fração 11 formou-se 3,5 mg de um precipitado branco denominado 11ppt.

Através da obtenção de espectros 1D e 2D de RMN de ¹H e ¹³C das frações obtidas, pode-se determinar a constituição parcial da fração ApCRE-AE(3-5), como segue:

Fração	Alcalóide	
ApCRE-AE(3-5)(4)	uleina	
ApCRE-AE(3-5)(7-8)	N-desmetil-uleina	
ApCRE-AE(3-5)(11)ppt	16,19-dimetil-3,5,14,21-tetra-hidroelipticina	

A fração 1-2 apresentou-se como material graxo enquanto as demais frações apresentaram-se como misturas complexas.

Nenhuma das outras frações forneceu outros compostos em quantidade ou pureza suficiente para análise e identificação. Devido a isso, a metodologia foi modificada, como segue, a fim de tentar obter outros compostos.

4.4.4 Partição ácida de ApCRE

21,5 g de ApCRE foram suspensas em 200 mL de HCl 2M e colocado sob agitação por 30 min. A suspensão foi filtrada em funil de Bücher sob vácuo e extraída com CH₂Cl₂ (3 x 200 mL cada). A fase organica foi secada com Na₂SO₄ anidro e rotaevaporada, fornecendo 790,7 mg de uma fração denominada ApCRE-A.

À fase aquosa ácida foi adicionado NH_4OH até alcançar pH 9, observado em papel de pH. A solução foi filtrada em papel de filtro e extraída com CH_2Cl_2 (3 x 200 mL cada), secada com Na_2SO_4 anidro e rotaevaporada, fornecendo 401,8 mg de uma fração denominada APCRE-B.

4.4.4.1 Cromatografia em gel de sílica de ApCRE-A: Isolamento de AU-1, AU-2 e AU-3

ApCRE-A (790,7 mg) foi adsorvido em 1,0 g de gel de sílica e acondicionada em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 5,0 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue abaixo:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)		
1-4	100:0	25		
5-8	98:2	25		
9-10	96:4	25		
11-13	92:8	50		
14	0:100	10		

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1-4 (24,9 mg), 5-8 (446,1 mg), 9-10 (153,7 mg), 11-13 (59,7 mg) e 14 (42,6 mg).

Através da obtenção de espectros de RMN ¹H das frações anteriores foi possível identificar a fração 5-8 como uma fração rica em alcalóides indólicos, pela observação de sinais correspondentes aos núcleos indólicos entre 7-8 ppm, enquanto as outras frações apresentavam-se como misturas complexas não alcaloídicas. A fração 5-8 foi adsorvida em

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)		
1	99:1	10		
2-4	99:1	5		
5	99:1	10		
6-7	98:2	15		
8	94:6	20		
9	90:10	20		
10	0:100	10		

500 mg de gel de sílica e acondicionada em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

As frações foram comparadas por CCD e reunidas como segue, com seus respectivos rendimentos: 1 (4,5 mg), 2 (6,4 mg), 3-9 (365,1 mg) 10 (8,7 mg).

A fração 5-8/3-9 foi identificada, por RMN, como uma mistura de alcalóides e foi recromatografada sob as mesmas condições utilizadas para a fração 5-8, exceto que eluindo-se inicialmente com uma mistura de CH_2Cl_2 :MeOH 98:2, coletando-se duas frações, 1-2 (10 mL cada), e uma terceira, 3 (10 mL), com MeOH. As frações 1 e 2 foram comparadas por CCD e reunidas fornecendo 240,5 mg da mistura inicial. A fração 3 (108,1 mg) foi identificada como um alcalóide através de RMN, e denominada AU-1. Comparação com os alcalóides isolados anteriormente mostrou que AU-1 corresponde a ApCRE-AE(3-5)(4), e trata-se de uleina (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 46).

A fração 5-8/3-9/10 apresentou-se homogênea em CCD e foi caracterizado como um alcalóide através de RMN, e denominada AU-2 (8,7 mg). Dados de RMN mostraram que AU2 trata-se de 20*S*-dasicarpidona (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 66).

A fração 5-8/14 apresentou um precipitado branco, caracterizado como um alcalóide por RMN, e foi denominada AU-3 (20,1 mg). Comparação com os alcalóides isolados anteriormente mostrou que AU-3 corresponde a ApCRE-AE(3-5)(11)ppt, e trata-se de 16,19dimetil-3,5,14,21-tetra-hidroelipticina (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 77). 4.4.4.2 Cromatografia em gel de sílica de ApCRE-B: Isolamento de AU-4, AU-5 e AU-6

ApCRE-B (401,8 mg) foi adsorvido em 500 mg de gel de sílica e acondicionado em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)
1-2	100:0	25
3	99:1	25
4-7	94:6	25
8-10	0:100	25

As frações foram comparadas por CCD e reunidas como segue, com seus respectivos rendimentos: 1 (33,3 mg), 2-3 (2,0 mg), 4 (35,6 mg), 5 (52,9 mg), 6-7 (128,5 mg) e 8-10 (17,3 mg).

Através do espectro de RMN ¹H das frações foi possível identificar as frações 4 e 6-7 como frações alcaloídicas, enquanto as outras frações apresentaram-se como misturas complexas não alcaloídicas.

A fração 4 apresentou-se como um alcalóide através de RMN, e foi denominada AU-4 (35,6 mg). Dados de RMN mostraram que AU-4 tratava-se de β-ioimbina (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 85).

A fração 6-7 (128,5 mg) foi adsorvida em 500 mg de gel de sílica e acondicionada em uma coluna de vidro (\otimes = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)
1-2	99:1	20
3	98:2	10
4-5	96:4	10
6-10	96:4	5
11	94:6	20
12-16	0:100	10

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1 (7,5 mg), 2-6 (8,1 mg), 7 (7,0 mg), 8-12 (88,8 mg), 13-14 (5,5 mg) e 15-16 (9,0 mg).

A fração 6-7/8-12 apresentou-se como um alcalóide através de RMN, e foi denominada AU-5 (88,8 mg). Comparação com os alcalóides isolados anteriormente mostrou que AU-5 corresponde a ApCRE-AE(3-5)(7-8), e trata-se de N-desmetil-uleina (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 97).

A fração 8-10 apresentou um precipitado branco, que foi caracterizado como **D-1-Ometil-***myo*-**inositol** através de RMN, e denominada **AU-6** (115,2 mg) (ver **Capítulo 3** – **Determinação Estrutural**, pág. 106).

4.4.5 Preparação do Extrato Etanólico das Cascas do Caule de Aspidosperma ulei - Pitiá (ApCCE)

4,0 kg das cascas da raiz de *Aspidosperma ulei* (Pitiá) foram extraídos, por maceração, com 10 L de etanol por 24 horas. A extração foi repetida 3 vezes e as soluções etanólicas foram evaporadas à pressão reduzida e reunidas, fornecendo o extrato denominado ApCCE (435,32 g, 10,88 %).

4.4.5.1 Partição ácida de ApCCE

20,7 g de ApCCE foram suspensas em 200 mL de HCl 2M e colocado sob agitação por 30 min. A suspensão foi filtrada em funil de Bücher sob vácuo e extraída com CH_2Cl_2 (3 x 200 mL cada). A fase organica foi secada com Na_2SO_4 anidro e rotaevaporado, fornecendo 776,9 mg de uma fração denominada ApCCE-A.

À fase aquosa ácida foi adicionado NH_4OH até alcançar pH 9, observado em papel de pH. A solução foi filtrada em papel de filtro e extraída com CH_2Cl_2 (3 x 200 mL cada) e secada com Na_2SO_4 anidro e rotaevaporado, fornecendo 781,8 mg de uma fração denominada APCCE-B.

4.4.5.2 Cromatografia em gel de sílica de ApCCE-A: Isolamento de AU-7 e AU-8

ApCCE-A (350 mg) foi adsorvido em 500 mg de gel de sílica e acondicionado em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)		
1	100:0	60		
2	100:0	30		
3	100:0	10		
4-6	98:2	8		
7-9	0:100	8		
10	0:100	50		

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1-3 (60,2 mg), 4-5 (13,9 mg), 6 (40,7 mg), 7-9 (50,4 mg) e 10 (153,0 mg).

A fração 4-5 (13,9 mg) foi cromatografada em cromatógrafo líquido de alta eficiência, em uma coluna X-Terra RP18 4,6 x 250 mm, e eluida através de um gradiente de águametanol, variando de 45-55 % de metanol, em um tempo de corrida de 10 minutos, com fluxo de 1 mL/minuto. A amostra coletada (11,0 mg), denominada 1 e correspondente ao tempo de retenção de 6,5 minutos (FIGURA 76, pág. 156), foi identificada através de RMN como um alcalóide e foi denominada AU-7. Dados de RMN mostraram que AU-7 não havia sido anteriormente relatado na literatura (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 116).



A fração 10 (153,0 mg) foi adsorvida em 500 mg de gel de sílica e acondicionada em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)
1	98:2	60
2	94:6	30
3	100:0	10

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1 (5,2 mg), 2 (83,1 mg), 3 (50,5 mg).

A fração 10/2 apresentou-se como um alcalóide através de RMN, e foi denominada AU-8. Dados de RMN mostraram que AU-8 tratava-se de 15*R*-16,17-nor-subincanadina E (ver Capítulo 3 – Determinação Estrutural, pág. 132).

4.4.5.3 Cromatografia em gel de sílica de ApCCE-B: Isolamento de AU-4

ApCCE-B (350 mg) foi adsorvido em 500 mg de gel de sílica e acondicionada em uma coluna de vidro (\odot = 2,5 cm) contendo 2,5 g de gel de sílica. Procedeu-se a eluição como segue:

Fração	CH ₂ Cl ₂ :MeOH	Vol. individual (mL)		
1	100:0	20		
2 100:0		25		
3-5	96:4	25		
6	0:100	25		
7	0:100	25		

As frações foram comparadas por CCD e reunidas (rendimentos entre parênteses) como segue: 1-3 (20,2 mg), 4-5 (70,8 mg) e 6-7 (180,3 mg).

A fração 1-3 foi cromatografada em cromatógrafo líquido de alta eficiência, em uma coluna X-Terra RP18 4,6 x 250 mm, através de eluições isocrática de água-metanol 35:65, com fluxo de 1 mL/minuto. A amostra coletada (7,0 mg), denominada 1 e correspondente ao tempo de retenção de 7,6 minutos (**FIGURA** 77, pág. 157), foi identificada através de RMN como o alcalóide **AU-4**, denominado **β-ioimbina**.



4.5 Referências Bibliográficas

Lanças, F. M.; Métodos cromatográficos de análise 4: Extração em fase sólida. Rima Editora, 96 p., 2004.

Capítulo 5

CONCLUSÕES

5 CONCLUSÕES

Sete alcalóides foram isolados e identificados, cinco da casca da raiz ((+)-20(S)-uleina (AU-1), (+)-20*S*-dasicarpidona (AU-2), (-)-16,19-dimetil-3,5,14,21-tetra-hidro-elipticina (AU-3), (-)- β -ioimbina (AU-4), (-)-20(*S*)-N-desmetil-uleina (AU-5)) e dois da casca do caule ((+)-15(*S*)-18-hidroxi-20(*Z*)-16,17-nor-subincanadina E (AU-7) e (+)-15(*S*)-20(*Z*)-16,17-nor-subincanadina E (AU-7), além de um derivado do inositol, o (-)-D-1-O-metil-*myo*-inositol (AU-6). Entre esses alcalóides, AU7 é relatado pela primeira vez na literatura, enquanto AU8 já havia sido relatado anteriormente como produto intermediário em reações para a produção de alcalóides de *Strychnos*, no entanto, apenas agora é relatado como produto natural.

A determinação estrutural da (+)-20(S)-uleina mostrou ser a mais desafiante, uma vez que o relato do composto na literatura apresentava dados conflitantes com aqueles obtidos nesse trabalho. Após minucioso estudo, pôde-se concluir que os dados da literatura estão incorretos.

Estudos químicos da casca da raiz e casca do caule de *Aspidosperma ulei* Markgf continuarão em andamento, inclusive de outras partes da planta, o que possibilitará conhecer mais profundamente a composição química dessa espécie, e fornecerá novos dados espectroscópicos que auxiliarão na elucidação estrutural de outros alcalóides. O uso de técnicas contemporâneas de ressonância magnética nuclear uni- e bidimensionais de prótio, carbono-13 poderão ser aliadas a dados de RMN de nitrogênio-15, fornecendo uma valiosa informação sobre a estrutura desses compostos.

Colaboração com o Departamento de Farmacologia e Fisiologia da Universidade Federal do Ceará possibilitou a produção paralela de uma Tese de Doutorado versando sobre a atividade pró-eréctil de uma fração rica em alcalóides, em camundogos. O potencial farmacológico desses tipos de compostos deverá ser comprovado em futuras colaborações, através do estudo das substâncias puras, possibilitando expandir o conhecimento da relação estrutura-atividade para além dos resultados obtidos até o momento.



6 ANEXO



Available online at www.sciencedirect.com



Journal of Ethnopharmacology 104 (2006) 240-244

www.elsevier.com/locate/jethpharm

Pro-erectile effects of an alkaloidal rich fraction from Aspidosperma ulei root bark in mice

Adriana R. Campos^a, Roberto C.P. Lima Jr.^a, Daniel E.A. Uchoa^b, Edilberto R. Silveira^b, Flavia A. Santos^a, Vietla S.N. Rao^{a,*}

 ^a Department of Physiology and Pharmacology, Federal University of Ceará, Rua Cel. Nunes de Melo, 1127, C.P. 3157, Porangabussu, 60430-270 Fortaleza, CE, Brazil
 ^b Department of Organic and Inorganic Chemistry, Federal University of Ceará, Rua Cel. Nunes de Melo, 1127, C.P. 3157, Porangabussu, 60430-270 Fortaleza, CE, Brazil
 Received 24 February 2005; received in revised form 9 August 2005; accepted 6 September 2005

Available online 17 October 2005

Abstract

In recent years, there has been a renewed interest in the search for novel natural substances active against erectile dysfunction. Plants that belong to the genus *Aspidosperma* (Apocyanaceae) are known to be very rich in indole alkaloids and have an ethnomedical history of use as traditional remedies for erectile dysfunction. This study examined whether the indole alkaloidal rich fraction (F_{3-5}) from *Aspidosperma* (alei Markgr. root bark could manifest penile erection-related behavioral responses (penile erection, erection-like and genital grooming) in mice. Intraperitoneal injection of F_{3-5} (25 and 50 mg/kg) elicited all there different behavioral responses in a manner similar to yohimbine (2 mg/kg, i.p.), a known indole alkaloid. Seventy-five percent of mice treated with yohimbine or F_{3-5} showed penile erections, which were completely blocked by clonidine, an alpha-2-adrenoceptor agonist and haloperidol, a dopaminergic antagonist and as well as by L-NAME, a nitric oxide synthase inhibitor. These results point out that F_{3-5} facilitates penile erection in mice possibly through the activation of central dopamine and blockade of presynaptic alpha-2 adrenoceptors with a subsequent enhancement in nitric oxide release from the penile nerves and arteries. This study further supports the traditional use of extracts from *Aspidosperma* species in erectile dysfunction.

Keywords: Penile erection; Aspidosperma ulei Markgr.; Root bark; Alkaloidal fraction; Pro-erectile effect; Yohimbine; Male mice

1. Introduction

Erectile dysfunction (ED) has been described in medical literature since ancient times (Van Driel et al., 1994). Its prevalence rate may vary from 11 to 33.9% in male population (Shabsigh and Anastasiadis, 2003). Traditional herbs may be a potential source of natural drugs for therapy against ED (Adimoelja, 2000; Drewes et al., 2003; Ghadiri and Gorji, 2004). Pyranoisoflavones from the roots of *Eriosema kruassianum*; forskolin, a diterpene from *Coleus forskohlii*; several alkaloids like berberine, which occurs in Berberis plants, papaverine from *Papaver somniferum* and yohimbine from *Corynanthe yohimbe* bark are few examples that have enjoyed reputation as traditional remedies for the treatment of ED (Mullhall et al., 1997; Chiou et al., 1998; Zaher, 1998). Yohimbine is an indole alkaloid with α_2 -adrenergic-blocking activity that has been used for over a century in the treatment of erectile dysfunction (Morales, 2000; Guay et al., 2002). Although it improves sexual performance (Ernst and Pittler, 1998), its use has been reported to be associated with undesirable side-effects, such as hypertension, anxiety and manic symptoms (Riley, 1994). The genus *Aspidosperma* (Apocyanaceae) is known to be very rich in indole alkaloids like aspidospermine and quebrachamine (Deutsch et al., 1994). In some countries, *Aspidosperma quebracho blanco* extract is in use as a prescription drug to treat ED and the beneficial effect could be largely due to its yohimbine content. Unlike yohimbine, the extract seems to bind non-selectively to penile α_1 - and α_2 -adrenoceptors (Sperling et al., 2002).

Aspidosperma ulei Markgr. (Apocyanaceae) is a large tree that grows widely in the regions of North and North-Eastern Brazil. Chemical extraction and fractionation study on its root bark revealed the presence of indole alkaloids in fraction F_{3-5} .

^{*} Corresponding author. Tel.: +55 85 4009 8341; fax: +55 85 4009 8333. *E-mail address:* vietrao@ufc.br (V.S.N. Rao).

^{0378-8741/\$ –} see front matter 0 2005 Elsevier Ireland Ltd. All rights reserved. doi:10.1016/j.jep.2005.09.009

In the search for novel indole alkaloids effective against erectile dysfunction and free from yohimbine's side-effects, the present study assessed the F_{3-5} fraction from *Aspidosperma ulei* for penile erection-related behavioral activity in mice.

2. Material and methods

2.1. Plant material, extraction and fractionation

The root bark of *Aspidosperma ulei* Markgr, was collected from Garapa (Acarape Municipality), Ceará State (Brazil), after its identification by Botanist Prof. Edson de Paula Nunes. A voucher specimen (#30823) was deposited in the Herbário Prisco Correia of Federal University of Ceará, Fortaleza. Ground root bark (4.0 kg) of *Aspidosperma ulei* was macerated with EtOH (10 L, 3×) to yield, after solvent evaporation, a brown viscous extract designated as *Aspidosperma ulei* crude ethanolic extract (AuCE, 144.6 g). AuCE (51.0 g) was then suspended in H₂O (200.0 mL) and partitioned with EtOAc (200 mL, 4×) to yield AuCE-Aq (40.6 g) from the water soluble and AuCE-EA (8.6 g) from the organic soluble phase, after lyophilization and rotaevaporation, respectively.

When AuCE, AuCE-Aq and AuCE-EA extracts were subjected to behavioral tests in mice, only AUCE and AuCE-EA showed the penile erection-related behavioral activity. AuCE-EA (1.2 g) was subsequently dissolved in MeOH and submitted to exclusion chromatography over Sephadex LH-20 (45.0 g) using MeOH as eluent. Eight fractions (200.0 mL) were collected to yield three pooled fractions: F_{1-2} (587.4 mg), F_{3-5} (162.4 mg) and F_{6-8} (371.9 mg). In behavioral tests, F_{3-5} was found to be most active, and therefore, the procedure was repeated several times in order to obtain enough material for in vivo testing. ¹H NMR analysis of this fraction (F_{3-5}) revealed the presence of two major indole-type alkaloids (Staerk et al., 2001).

2.2. Animals

Male Swiss mice (25-30 g) obtained from the central animal house of Federal University of Ceará were used. They were housed in polypropylene cages at 23 ± 2 °C before experimentation under standard environmental conditions (12-light/12-h dark cycle; 55-60% relative humidity) and had free access to pellet diet (Purina chow) and tap water. The Institutional Committee on the Care and Use of Animals for Experimentation approved the experimental protocols, which were in accordance with the guidelines of National Institute of Health, Bethseda, USA.

2.3. Drugs and reagents

Clonidine (Sigma, USA), haloperidol (Cristália, Brazil), $N^{\rm G}$ -nitro-L-arginine-methyl ester (L-NAME) (Sigma, USA), dimethyl sulfoxide (DMSO) (Vetec, Brazil), Diazepam (DZP) (Sigma Pharma, Brazil) were used. All the reagents used were of analytical grade. For experimentation, the drugs were dissolved in 0.9% saline.

2.4. Penile erection-related behaviors

The method described by Rampin et al. (2003) was followed. Mice were habituated to the testing room for at least a 2 h period and to the test chamber (a glass aquarium, $25 \text{ cm} \times 20 \text{ cm} \times 20 \text{ cm}$) for 5 min, before the start of experimentation. In the first series of experiments, four groups of mice (n = 8 per group), respectively, received either a single intraperitoneal injection of the plant extract F_{3-5} (25 and 50 mg/kg), the vehicle (3% DMSO, 10 mL/kg) that was used to suspend the F_{3-5} or the reference drug yohimbine (2 mg/kg) (Clark et al., 1985). The dose selection of 25 and 50 mg/kg F_{3-5} was based on our acute toxicity study with mice (24 h intraperitoneal DL₅₀ in mice = $400 \pm 40 \text{ mg/kg}$) and at the doses employed in this study, no clinical toxicity was apparent in treated animals.

Personnel unaware of the treatments of the mice participated in the behavioral evaluation. Observations were commenced 30 min after the plant extract injection by placing each male in the test chamber. Three behavioral responses were counted over a period of 30 min: erection (when the male stood on its hind limbs, bent its body forward, bent its head down to reach the genital area, licked its penis and displayed hip movements); erection-like response (the male stood on its hind limbs, bent its body forward, bent its head down, licked the abdomen but not the penis and displayed hip movements; the penis was not erect); and genital grooming (the male sat on its hindquarters, bent his head down and performed grooming of the genital area). The latency for the first erection was also measured.

In a second series of experiments, the influence of adrenergic, dopaminergic and nitrergic systems on the penile erectionrelated behaviors was analyzed in groups of mice (n=8 per group) pre-treated with clonidine ($100 \mu g/kg$, i.p.) or haloperidol (2 mg/kg, i.p.) or L-NAME 10 mg/kg (s.c.), 15 min before F_{3-5} injection.

2.5. Pentobarbital-induced sleeping time

Sleeping times induced by pentobarbital (50 mg/kg, i.p.) were established in groups of mice (n = 8), 30 min following the treatments with F_{3-5} (25 and 50 mg/kg, i.p.), vehicle (DMSO 3%, 10 mL/kg, i.p.) or DZP (1 mg/kg, i.p.). The sleeping times were measured in minutes by observing the loss and the recovery of righting reflex (Carlini et al., 1986).

2.6. Open-field test

Mice (n = 8) were observed for locomotion by placing them in the open-field arena and the locomotion frequency (the number of floor units the animal entered with all its limbs) was counted for a period of 4 min, following 30 min after the intraperitoneal administration of F_{3-5} 25 and 50 mg/kg, DMSO 3%, 10 mL/kg or DZP 1 mg/kg (Archer, 1973).

2.7. Rota-rod test

The motor coordination and performance of each male mouse was evaluated in a rota-rod apparatus, 30 min after the intraperi-

241

toneal treatment with F_{3-5} (25–50 mg/kg), vehicle (DMSO 3%, 10 mL/kg) or DZP (1 mg/kg). This apparatus has a 2.5 cm diameter bar, divided into six parts, and it is placed at a height of 25 cm, rotating at 12 rpm. Latency to fall from the rotating bar during a 2 min period was registered (Dunham and Miya, 1957).

2.8. Hole-board test

A possible anxiogenic effect was evaluated in a hole-board apparatus ($35 \text{ cm} \times 35 \text{ cm} \times 15 \text{ cm}$), 30 min after the intraperitoneal treatment of mice with F_{3-5} (25 and 50 mg/kg), vehicle (DMSO 3%, 10 mL/kg) or DZP (1 mg/kg). Each animal was placed on the central square of the arena and the number of holes poked (hole-dips) were recorded for 5 min. A decrease of the hole-poking response was considered a positive anxiogenic-like effect (File and Pellow, 1985).

2.9. Forced swimming test

This test was performed according to the method described by Porsolt et al. (1977). Mice were individually forced to swim in a transparent glass vessel filled with water at 24–26 °C, 30 min after the intraperitoneal administration of F_{3-5} (25 and 50 mg/kg), vehicle (DMSO 3%, 10 mL/kg) or clonidine (100 μ g/kg). The total duration of immobility (s) was measured during a 6 min period. Mice were considered immobile, when they made no further attempts to escape except the movements necessary to keep their heads above the water. Each experimental group consisted of eight animals.

2.10. Statistical analysis

Comparisons between groups were performed using one-way analysis of variance (ANOVA) followed by Dunnet test. Values are expressed as mean \pm S.E.M. from eight animals. Differences were considered statistically significant, when p < 0.05.

3. Results

 F_{3-5} elicited all the three distinct behaviors in Swiss male mice: erection, erection-like responses and genital grooming (Fig. 1). During erection, the erect penis was visible, erection was always accompanied by grooming of the penis and



Fig. 1. Histogram displaying the number of erections, erection-like responses and genital groomings during the 30 min observation period in mice that received i.p. injections of vehicle (control), $F_{3-5}(25 \text{ and } 50 \text{ mg/kg})$ or yohimbine (2 mg/kg). Data are presented as mean \pm S.E.M. from eight animals. *p < 0.05, *p < 0.01 and ***p < 0.001 significantly different from control (ANOVA, Dunnet test).

the mouse held the penis with forepaws. During erection-like responses, this penile grooming was not observed. In contrast, the mouse groomed the abdomen. During erection and erection-like responses, the animal bends on the extremity of its hind limbs. Genital grooming was the third behavioral response observed. It could not be confused with the other two behaviors, namely erection and erection-like responses, as it was recorded, when the mouse sat on its hindquarters. One-way ANOVA revealed the statistical significance (p < 0.001) of treatment effect on the number of mice that displayed erections as well as on the mean number of erections.

 F_{3-5} (25 and 50 mg/kg) elicited erections in 11 of the 16 mice (68%) during the 30 min period of observation. In contrast, the reference drug yohimbine treated groups showed erections in six of eight animals (75%). There was no statistical significance between these two treatments. The animals of the control group that received the vehicle showed no erection. The mean number of erections in F_{3-5} (25 and 50 mg/kg) and yohimbine (2 mg/kg) were in the order of 1.25 ± 0.36 , 1.00 ± 0.37 and 1.12 ± 0.29 , respectively. The latency to first erection with F_{3-5} (25 and 50 mg/kg) was not significantly different from control group of animals that received yohimbine (556.62 ± 168.11, 596.62 ± 242.42 and 698.62 ± 198.23 s, respectively).

Clonidine (100 μ g/kg), the α_2 -adrenoceptor agonist, haloperidol (2 mg/kg), the dopamine D2-receptor antagonist or the nitric oxide synthase inhibitor, L-NAME (10 mg/kg) failed to

Table 1

Effects of Aspidiosperma ulei F₃₋₅ on pentobarbitone sleeping time and in open-field, rota-rod, hole-board and forced swimming tests in mice

	-			-	
Behavioral tests	Control	F_{3-5} (25 mg/kg)	F_{3-5} (50 mg/kg)	DZP (1 mg/kg)	Clonidine (100 µg/kg)
Sleeping time	64.14 ± 4.24	$42.85 \pm 6.42^{**}$	$38.14 \pm 2.96^{**}$	$79.48 \pm 5.66^{*}$	-
Open-field	34.28 ± 3.22	$56.57 \pm 4.80^{**}$	$56.50 \pm 4.58^{**}$	$24.30 \pm 7.65^*$	-
Rota-rod	120.00 ± 0.00	115.72 ± 4.28	102.50 ± 11.45	$32.40 \pm 7.00^{**}$	_
Hole-board	33.14 ± 3.15	25.71 ± 3.33	$15.57 \pm 2.41^{**}$	$46.10 \pm 1.50^{**}$	-
Forced swimming	158.71 ± 13.80	148.28 ± 12.57	$84.00 \pm 6.25^{**}$	-	$23.70 \pm 4.30^{**}$

Data are presented as mean \pm S.E.M. from eight animals. Observations were made 30 min following the intraperitoneal injections of vehicle (control), F_{3-5} , diazepam (DZP) or clonidine. Sleeping time (min); open-field (counts/4 min); rota-rod (permanence in s); hole-board (head-dips/5 min); forced swimming (immobility time in s).

* p < 0.05 from control (ANOVA, Dunnet test).

** p < 0.01 from control (ANOVA, Dunnet test).

produce any per se pro-erectile effect. However, pre-treatment of mice with these agents abrogated the pro-erectile effects of $25 \text{ mg/kg } F_{3-5}$ (data not shown).

In general behavioral tests, the alkaloidal fraction F_{3-5} , at either dose induced a significant increase in spontaneous locomotor activity in open-field test but caused no motor impairment in rota-rod test (Table 1). In contrast, DZP, the reference compound, significantly depressed the locomotor frequency and rota-rod performance. Mice pre-treated with F_{3-5} and DZP showed differing effects on pentobarbital-sleeping times. While F_{3-5} decreased the sleeping time, DZP enhanced it. DZP, as expected, markedly enhanced the number of head-dips in hole-board apparatus, and thus, showed an anxiolytic effect, whereas F_{3-5} was an anxiogenic effect as evidenced from a decreased number of head dips. In forced swimming test, both F_{3-5} and clonidine were able to decrease the immobility time.

4. Discussion

In this work, we have demonstrated that the fraction F_{3-5} from *Aspidosperma ulei* root bark elicits penile erection-related behaviors in male mice. Presence of indole alkaloids closely related to yohimbine in this fraction and previous studies that show the clinical efficacy of an yohimbine rich extract from the bark of *Aspidosperma quebracho blanco* (Sperling et al., 2002) prompted us to undertake this study. Indole alkaloids can exert potent central and peripheral pharmacological effects by influencing various neurotransmitter systems. The results show that F_{3-5} facilitates penile erections in mice and at the dose of 25 mg/kg, it displayed a better efficacy as indicated by the number of responders and the number of erections.

 F_{3-5} -induced erections in mice were abolished by clonidine, an α_2 -adrenoceptor agonist, suggesting that it may function as an α_2 -adrenoceptor blocker. It implies that F_{3-5} has a yohimbinelike effect. In this context, Clark et al. (1985) provided evidence for the modulation of sexual behavior by α_2 -adrenoceptors and suggested that agonists like clonidine suppress, whereas antagonists, such as yohimbine, cause sexual arousal. Despite some controversy, controlled clinical studies have shown the efficacy of yohimbine alone or its combination with other agents that increase NO bioavailability, in erectile dysfunction regardless of its etiology (Riley, 1994; Lebret et al., 2002; Meston and Worcel, 2002; Kernohan et al., 2005). To establish the therapeutic effect may require 3–8 weeks of therapy and most of the clinical trials of yohimbine have been criticized for having methodological problems and inconsistent data (Guirguis, 1998).

Haloperidol, a non-selective dopaminergic antagonist also abrogated the F_{3-5} -induced erections. Both animal and human studies demonstrate that male sexual behavior is partly regulated by dopamine mechanism and that penile erection can be induced by apomorphine, a dopamine receptor agonist (Andersson and Wagner, 1995; Paredes and Agmo, 2004). Both dopamine agonists and presynaptic α_2 -adrenergic blockers seem to increase NO synthase activity and cause enhanced NO release, important in erectile function (Simonsen et al., 1997; Heaton, 2000). In the present work, the nitric oxide synthase inhibitor, L-NAME also blocked the erectile responses evoked by F_{3-5} . These results point out the involvement of noradrenergic, dopaminergic and nitrergic mechanisms in F_{3-5} -induced penile erection.

Indole alkaloids can exert potent effects on the central nervous system (CNS). Therefore, the present study analyzed the effects of F_{3-5} on pentobarbital-sleeping time and general behaviors in open-field, rota-rod, hole-board and in forced swimming tests. The results obtained indicate a general stimulant action of F_{3-5} on CNS. The finding that F_{3-5} decreases pentobarbital-sleeping time is consistent with the finding of Kushikata et al. (2002) observed with yohmbine, a known indole alkaloid. The fraction F_{3-5} , at the doses tested (25 and 50 mg/kg), did not evoke any signs of toxicity in treated animals and the intraperitoneal DL₅₀ in mice was 400 mg/kg (unpublished observations). In conclusion, the data obtained in this study clearly demonstrate the pro-erectile effect of the indole rich fraction from Aspidosperma ulei in mice mediated by dopaminergic, noradrenergic and nitrergic mechanisms. The study further supports the traditional use of Aspidosperma plant extracts as a remedy for erectile dysfunction.

Acknowledgements

This study was supported by grants from CNPq, CAPES and FUNCAP, Brazil.

References

- Adimoelja, A., 2000. Phytochemicals and the breakthrough of traditional herbs in the management of sexual dysfunctions. International Journal of Andrology 23, 82–84.
- Andersson, K.E., Wagner, G., 1995. Physiology of penile erection. Physiological Reviews 75, 191–236.
- Archer, J., 1973. Tests for emotionality in rats and mice: a review. Animal Behavior 21, 205–235.
- Carlini, E.A., Contar, J.D.P., Silva-Filho, A.R., Silveira-Filho, N.G., Frochtengarten, M.L., Bueno, O.F.A., 1986. Pharmacology of lemongrass (*Cymbopogon citratus* Stapf). Part I: effects of teas prepared from the leaves on the laboratory animals. Journal of Ethnopharmacology 17, 37–64.
- Chiou, W.F., Chen, J., Chen, C.F., 1998. Relaxation of *corpus cavernosum* and raised intracavernous pressure by beberine in rabbit. British Journal of Pharmacology 125, 1677–1684.
- Clark, J.T., Smith, E.R., Davidson, J.M., 1985. Evidence for the modulation of sexual behavior by alpha-adrenoceptors in male rats. Neuroendocrinology 41, 36–43.
- Deutsch, H.F., Evenson, M.A., Drescher, P., Christoph, S., Madsen, P.O., 1994. Isolation and biological activity of aspidospermine and quebrachamine from *Aspidosperma* tree source. Journal of Pharmaceutical and Biomedical Analysis 12, 1283–1287.
- Drewes, S.E., George, J., Khan, F., 2003. Recent findings on natural products with erectile-dysfunction activity. Phytochemistry 62, 1019–1025. Dunham, N.W., Miya, T.S., 1957. A note on a simple apparatus for detecting
- Dunham, N.W., Miya, I.S., 1957. A note on a simple apparatus for detecting neurological deficit in rat and mice. Journal of American Pharmaceutical Association 46, 208–209.
- Ernst, E., Pittler, M.H., 1998. A systematic review and meta-analysis of randomized clinical trials. Journal of Urology 159, 433–436.
- File, S.E., Pellow, S., 1985. The effects of triazolobenzodiazepines in two animal tests of anxiety and in the holeboard. British Journal of Pharmacology 86, 729–735.
- Ghadiri, M.K., Gorji, A., 2004. Review of impotence: natural remedies for impotence in medieval Persia. International Journal of Impotence Research 16, 80–83.

243

- Guay, A.T., Spark, R.F., Jacobson, J., Murray, F.T., Geisser, M.E., 2002. Yohimbine treatment of organic erectile dysfunction. International Journal of Impotence Research 14, 25–31.
- Guirguis, W.R., 1998. Oral treatment of erectile dysfunction: from herbal remedies to designer drugs. Journal of Sexual Marital Therapy 24, 69–73. Heaton, J.P.W., 2000. Central neuropharmacological agents and mechanism
- Freado, J.F.W., 2000. Central neuropharmacological agents and mechanism in erectlic dysfunction: the role of dopamine. Neuroscience and Biobehavioral Reviews 24, 561–569.
- Kernohan, A.F., McIntyre, M., Hughes, D.M., Tam, S.W., Worcel, M., Reid, J.L., 2005. An oral yohimbine/L-arginine combination (NMI 861) for the treatment of male erectile dysfunction: a pharmacokinetic, pharmacodynamic and interaction study with intravenous nitroglycerine in healthy male subjects. British Journal of Clinical Pharmacology 59, 85–93.
- male subjects. British Journal of Clinical Pharmacology 59, 85–93. Kushikata, T., Hirota, K., Yoshida, H., Kubota, T., Ishihara, H., Matsuki, A., 2002. Alpha-2 adrenoceptor activity affects propofol-induced sleep time. Anesthesia Analgesia 94, 1201–1206.
- Lebret, T., Herve, J.M., Gorny, P., Worcel, M., Botto, H., 2002. Efficacy and safety of a novel combination of L-arginine glutamate and yohimbine hydrochloride: a new oral therapy for erectle dysfunction. European Urology 41, 608–613.
- Meston, C.M., Worcel, M., 2002. The effects of yohimbine plus L-arginine glutamate on sexual arousal in postmenopausal women with sexual arousal disorder. Archives of Sex Behavior 31, 323–332.Morales, A., 2000. Yohimbine in erectile dysfunction: the facts. International
- Journal of Impotence Research 12, S70–S74. Mullhall, J.P., Daller, M., Traish, A.M., Gupta, S., Park, K., Salimpout, P., Payton, T.R., Krane, R.J., Goldstein, I., 1997. Intracavemosal forskolim: role in management of vasculogenic impotence resistant to standard 3agent pharmacotherapy. Journal of Urology 158, 1752–1759.

- Paredes, R.G., Agmo, A., 2004. Has dopamine a physiological role in the control of sexual behavior? A critical review of the evidence. Progress in Neurobiology 73, 179–226.
- Porsolt, D., Bertin, A., Jalfre, M., 1977. Behavioural despair in mice: a primary screening test for antidepressants. Arhives Internationales de Pharmacodynamie et Therapie 229, 327–336.
- Rampin, O., Jérome, N., Suaudeau, C., 2003. Proerectile effects of apomorphine in mice. Life Sciences 72, 2329–2336.
- Riley, A.J., 1994. Yohimbine in the treatment of erectile disorder. British Journal of Clinical Practice 48, 133–136.
 Shabsigh, R., Anastasiadis, A.G., 2003. Erectile dysfunction. Annual Review of Medicine 54, 153–168.
- of Medicine 54, 153–168. Simonsen, U., Prieto, D., Hernandez, M., 1997. Prejunctional alpha 2adrenoceptors inhibit nitrergic neurotransmission in horse penile resis-
- tance arteries. Journal of Urology 157, 2356–2360.
 Sperling, H., Lorenz, A., Krege, S., Arndt, R., Michel, M.C., 2002. An extract from the bark of *Aspidosperma quebracho blanco* binds to human penile alpha-adrenoceptors. Journal of Urology 168, 160–163.
- Staerk, D., Norrby, P.O., Jaroszewski, J.W., 2001. Conformational analysis of indole alkaloids corynantheine and dihydrocorynantheine by dynamic ¹H NMR spectroscopy and computational methods: steric effects of ethyl vs vinyl group. Journal of Organic Chemistry 66, 2217– 2221.
- Van Driel, M.F., van de Wiel, H.B., Mensink, H.J., 1994. Some mythologic, religious, and cultural aspects of impotence before the modern era. International Journal of Impotence Research 6, 163–169.
- Zaher, T.F., 1998. Papaverine plus PGE₁ versus PGE₁ alone for intracorporeal injection therapy. International Journal of Urology and Nephrology 30, 193–196.

244