

สารคุณวิชาจากเปลือกรากหัสศูนย์ไทย



นางสาวศุภนารี พจนาคม

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญา เกล็ชศาสตรมหาบัณฑิต  
ภาควิชาเกล็ชเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2534

ISBN 974-579-650-6

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

017778 ๑๗๗๖๖๖

COUMARINS FROM THE ROOT BARK OF  
*Micormelum minutum*

MISS KANAWAN POCHANAKOM

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science in Pharmacy

Department of Pharmaceutical Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1991

ISBN 974-579-650-6

Copyright of the Graduate School, Chulalongkorn University



Thesis Title      Coumarins from the root bark of *Micromelum minutum*

By                  Miss Kanawan Pochanakom

Department        Pharmaceutical Chemistry

Thesis Advisor     Assoc.Prof. Sunibhond Pummangura, Ph.D.

Thesis Co-Advisor   Assoc.Prof. Chaiyo Chaichantipyuth, M.Sc.in Pharm.

Academic Year     1991

---

Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University  
in Partial Fulfillment of the Master's Degree.

*Thavorn Vajrabhaya* ..... Dean of Graduate School  
(Professor Thavorn Vajrabhaya, Ph.D.)

Thesis Committee :

*Suttatip Chantaraskul* ..... Chairman

(Assoc.Prof. Suttatip Chantaraskul, M.Sc. in Pharm.)

*Sunibhond Pummangura* ..... Member

(Assoc.Prof. Sunibhond Pummangura, Ph.D.)

*Chaiyo Chaichantipyuth* ..... Member

(Assoc.Prof. Chaiyo Chaichantipyuth, M.Sc. in Pharm.)

*Rapepol Bavovada* ..... Member

(Assoc.Prof. Rapepol Bavovada, Ph.D.)

*Chamnan Patarapanich* ..... Member

(Assis.Prof. Chamnan Patarapanich, Ph.D.)

พิมพ์ด้วยเครื่องพิมพ์ทางวิทยาศาสตร์ สำนักงานพิมพ์ทางวิทยาศาสตร์ สำนักงานพิมพ์ทางวิทยาศาสตร์

ค้นหารูป พจนานุกรม : สารคูมารินจากเปลือกรากหัสดุลไทย (COUMARINS FROM THE ROOT BARK OF MICROMELUM MINUTUM) อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร. สุมินทร์ ภูมามงกุร,  
อ.ที่ปรึกษาร่วม : รศ. ชัยโย ชัยชาญพิพุทธ, 148 หน้า. ISBN 974-579-650-6

ในการสกัดแยกสารจากเปลือกรากของต้นหัสดุลไทย โดยวิธีการทางเคมีและ  
การทดสอบ สามารถแยกสารคูมารินได้ 3 ชนิด คือ Osthol, Micromelin และ Murrangatin  
พร้อมทั้งหาสูตรโครงสร้างเหล่านี้ โดยวิธีทางกายภาพและวิธีทางเคมี

การประยุกต์ใช้เครื่องสแกนแม่เหล็กไฟฟ้าแบบใหม่ที่ชื่อว่า NMR polarization transfer และ proton decoupling ร่วมกับแบบสองมิติสามารถกำหนดตำแหน่ง<sup>1</sup>  
การบอนในสูตรโครงสร้างได้ โดยการใช้เทคนิค DEPT, COSY, NOESY และ Long Range C-H  
COSY เพื่อให้กำหนดค่า chemical shift ของ carbon ในสารที่แยกได้อย่างแม่นยำ



# ศูนย์วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา ..... เภสัชเคมี .....  
สาขาวิชา ..... เภสัชเคมี .....  
ปีการศึกษา ..... 2534 .....

ลายมือชื่อนิสิต ..... ดาวน์โหลด ..... อาจารย์ .....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา .....   
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม .....

กับที่ตั้งฉบับปกต์ย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบลีบเขียนเพียงแผ่นเดียว

KANAWAN POCHANAKOM : COUMARINS FROM THE ROOT BARK OF MICROMELUM MINUTUM. THESIS ADVISOR : ASSOC.PROF. SUNIBHOND PUMMANGURA, Ph.D., CO-ADVISOR : ASSOC.PROF. CHAIYO CHAICHANTIPYUTH, 148 PP. ISBN 974-579-650-6

Three coumarins, osthol, micromelin and murrangatin were isolated from the root bark of Micromelum minutum Wight & Arn. by chromatographic techniques and recrystallization. Their structures were elucidated by physical and chemical method.

Application of one dimensional nuclear magnetic resonance spectroscopy (polarizing effect and proton decoupling) and two dimensional nuclear magnetic resonance spectroscopy result in the assignment of carbon in the structure. The chemical shift of carbon of all isolated compounds were exactly assigned using DEPT, COSY NOESY and Long Range C-H COSY techniques.

ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา ..... เกสซ์เคมี  
สาขาวิชา ..... เกสซ์เคมี  
ปีการศึกษา ..... 2534

ลายมือชื่อนักวิจัย ..... KANAWAN POCHANAKOM

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... *Anna Onay*



#### ACKNOWLEDGEMENTS

The Author wishes to express her grateful appreciation to those who assisted her in her research and in the writing of this thesis :

To Associate Professor Dr. Sunibhond Pummangura, her major advisor, for his continued interest, invaluable suggestions, encouragement, guidance and kindness throughout the research studies.

To Associate Professor Chaiyo Chaichantippyuth, her co-advisor, for his invaluable advice and willing cooperation.

To all staff of the Pharmaceutical Chemistry Department Faculty of Pharmacy, Chulalongkorn University, for their advice and helpful cooperation.

To the staff of the Scientific and Technological Research Equipment Center for their Cooperation in analyzing compounds.

To ICI Agrochemicals Company, England for the cooperation in assignment the structure of isolated compound by high resolution NMR.

To the graduate school of Chulalongkorn University for the provision of partial financial support.

To her friends for their friendship, understanding and encouragement.

And lastly to her parents for their love, encouragement and cheerfulness through her graduate study.



## CONTENTS

	Page
THAI ABSTRACT .....	iv
ENGLISH ABSTRACT .....	v
ACKNOWLEDGEMENT .....	vi
LIST OF TABLES .....	ix
LIST OF FIGURES .....	x
CHAPTER	
I      INTRODUCTION .....	1
II     HISTORY .....	3
Classification of Coumarins .....	3
Biosynthesis of Coumarins .....	21
Physiological Activity of Coumarin ..	28
Experimental Techniques in $^{13}\text{C}$ NMR ..	29
1. Proton-decoupling Techniques ..	29
2. Polarization Transfer and Related Experiments .....	39
3. Two-dimensional Nuclear Magnetic Resonance .....	56

	Page
III EXPERIMENT	
1. Source of Plant Material .....	74
2. General Techniques .....	75
3. Extraction .....	83
4. Isolation .....	84
IV RESULTS AND DICUSSION .....	86
V CONCLUSIONS .....	112
REFERENCES .....	114
APPENDIX .....	123
VITA .....	148

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## LIST OF TABLES

TABLE		Page
1	The example of some simple coumarins . . .	5
2	The example of some psoralene type coumarins. ....	7
3	Xanthyletin linear pyranocoumarins type.	13
4	Xanthyletin angular pyranocoumarins type.	14

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## LIST OF FIGURES

FIGURE		Page
1	Pathway from phenylalanine to coumarins.	23
2	Formation of demethylsuberosin by prynylase. ....	24
3	Hypothesis of linear and angular furanocoumarins biosynthesis. ....	25
4	Mechanism proposed for conversion of marmesin to proralen. ....	26
5	Formation of linear furanocoumarins and pyranocoumarins from 6-C-isoprenyl coumarin precursor. ....	27
6	Proton noise-decoupled $^{13}\text{C}$ spectrum of Brucine. ....	30
7	$^{13}\text{C}$ spectra showing the aliphatic carbon region of Brucine, (a) Proton- noise decoupled, (b) Off-resonance decoupled. ....	32
8	Series of $^{13}\text{C}$ SFORD spectra, showing the aromatic region in 6-Methylcoumarin.	33

FIGURE	Page
9      Array of selectively decoupled $^{13}\text{C}$ spectra of 6-Methylcoumarin signals of fully decoupled carbons in each trace are labelled with a dot(..). . . . .	35
10     Timing diagram in a gated decoupling experiment . . . . .	37
11     (a) Proton-coupled spectrum of 2-Bromoaniline, (b) Gated decoupling spectrum of 2-Bromoaniline. . . . .	38
12     Timing diagram in a gated decoupling without NOE. . . . .	37
13     (a) Schematic energy level diagram for an AX spin system ( $\text{A} = ^1\text{H}$ , $\text{X} = ^{13}\text{C}$ ) allowed proton and $^{13}\text{C}$ transition are labelled $\text{H}_1$ , $\text{H}_2$ , and $\text{C}_1$ , $\text{C}_2$ , respectively. (b) Energy states and relative spin population for the AX spin system. . . . .	40
14 $^{13}\text{C}$ spectra of Oxaline, (a) Proton-coupled, (b) SPI experiment; transition of C-8 proton selectively inverted, (c) same as (b); Transition of C-15 proton selectively inverted. . . . .	42

FIGURE	Page
15 The pulse sequence of INEPT experiment.	44
16 Behaviour of the proton magnetization shown for a $^{13}\text{C}^1\text{H}$ (AX spin system) during an INEPT in the rotating frame.	44
17 (a) Proton-coupled $^{13}\text{C}$ INEPT spectra of the aromatic region of Naphthacene quinone. (b) Expanded spectrum. (c) Proton noise-decoupling spectrum. ....	45
18 The pulse sequence of INEPT with refocusing and decoupling. ....	47
19 Dependence of the enhancement on the phase angle $\phi = 2\pi J T_2$ for CH (circles), $\text{CH}_2$ (triangles), and $\text{CH}_3$ (squares) signal for an INEPT experiment. ....	47
20 $^{13}\text{C}$ spectra of the aliphatic region in Lasalocid (a) Proton noise-decoupled, (b) SFORD, (c), (d) INEPT with refocusing and decoupling, (c) $T_2 =$ $(2.7 J)^{-1}$ : $\text{CH}_1, \text{CH}_3 > 0, \text{CH}_2 < 0 <$ (d) $T_2 = (4 J)^{-1}$ : $\text{CH}_3, \text{CH}_2 = 0, \text{CH} > 0.$	49

FIGURE	Page
21 Evolution of the transverse $^{13}\text{C}$ magnetization, following a $90^\circ$ pulse, for the three spin systems $^{13}\text{CH}$ (a), $^{13}\text{CH}_2$ (b) and $^{13}\text{CH}_3$ (c). ....	50
22 The Attached Proton Test (APT) pulse sequence. ....	51
23 Proton noise-decoupled $^{13}\text{C}$ spectra of Strychnine (a) Standard spectrum, (b) Spectrum obtained by APT technique.	53
24 The pulse sequence of DEPT experiment.	54
25 Proton-decoupled $^{13}\text{C}$ DEPT signals obtained with $\tau = (2 J)^{-1}$ and various flip angles. ....	55
26 Schematic representation of the three time periods in two-dimensional experiments. ....	57
27 The 2D NMR stacked plot of trans-decalin, hetero-J resolved. ....	58
28 $^{13}\text{C}$ NMR spectrum of 4-Methyl piperidine (a) $^1\text{H}$ decoupled 1D spectrum, (b) Contour diagram of the $J$ ( $^{13}\text{C}$ , $^1\text{H}$ ) resolved 2D spectrum. ....	60

## FIGURE

## Page

29	The SEFT (spin-echo Fourier transform) pulse sequence. ....	62
30	(a) $^1\text{H}$ spectrum of ethyl n-butyl ether. (b) The projection of the H-spectrum onto the $F_2$ -axis. (c) The homonuclear J-resolved contour plot.	63
31	The 2D NMR stacked plot of Ethyl acetate, homo-J resolved. ....	64
32	The correlated spectroscopy experiment : (a) Pulse sequence for the homonuclear case, (b) 2D absolute value mode contour for the AX case. ....	66
33	The $^1\text{H}$ spectrum and COSY contour plot of 3-Heptanone. ....	68
34	Pulse timing diagram for the $^{13}\text{C} - ^1\text{H}$ chemical shift experiment. ....	70
35	The NOESY pulse sequence. ....	70

FIGURE	Page
36 The 2D $^{13}\text{C}$ - $^1\text{H}$ chemical shift correlation plot of Methylcyclohexane with the $^1\text{H}$ spectrum along $F_1$ and the $^{13}\text{C}$ proton noise decoupled spectrum along $F_2$ . .....	72
37 The $^1\text{H}$ NMR NOESY spectrum of Erythromycin A. ....	73
38 Ultraviolet absorption spectrum of Osthol (compound-I) .....	124
39 Infrared spectrum of Osthol (compound-I). .	125
40 Mass spectrum of Osthol (compound-I). .	126
41 $^1\text{H}$ NMR spectrum of Osthol (compound-I). .	127
42 DEPT-90, DEPT-135 and $^{13}\text{C}$ NMR spectra of Osthol (compound-I). .	128
43 H-H COSY spectrum of Osthol (compound-I). .	129
44 NOESY spectrum of Osthol (compound-I). .	130
45 C-H COSY spectrum of Osthol (compound-I). .	131
46 Long range C-H COSY spectrum of Osthol (compound-I). .	132
47 Long range C-H COSY spectrum of Osthol (compound-I). .	133

FIGURE	Page
48 Structure of Osthol and coumarin nucleus. ....	92
49 The cracking pattern of Osthol. ....	96
50 Ultraviolet absorption spectrum of Micromelin (compound-II). ....	134
51 Infrared spectrum of Micromelin (compound-II). ....	135
52 Mass spectrum of Micromelin (compound-II). ....	136
53 $^1\text{H}$ NMR spectrum of Micromelin (compound-II). ....	137
54 DEPT-90, DEPT-135 and $^{13}\text{C}$ NMR spectra of Micromelin (compound-II). ....	138
55 H-H COSY spectrum of Micromelin (compound-II). ....	139
56 NOESY spectrum of Micromelin (compound-II). ....	140
57 C-H COSY spectrum of Micromelin (compound-II). ....	141
58 Infrared spectrum of compound-III. ....	142
59 Mass spectrum of compound-III. ....	143

FIGURE.		Page
60	$^1\text{H}$ NMR spectrum of compound-III. ....	145
61	$^1\text{H}$ NMR deuterated spectrum of compound-III ..... .	146
62	$^{13}\text{C}$ NMR spectrum of compound-III. ....	147

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย