

องค์ประกอบทางเคมีของใบแก้ว (*Murraya paniculata* (Linn.) Jack)



นางสาว เสาวภา แดงเหลือง

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาคตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

ISBN 974-581-999-9

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

019221 11 ๒๑ ๑๑ ๑๑ ๑๑ X

Chemical Constituents from Leaves of Murraya paniculata (Linn.) Jack



Miss Saowapa Taenglung

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1992

ISBN 974-581-999-9

หัวข้อวิทยานิพนธ์	องค์ประกอบทางเคมีของใบแก้ว
โดย	นางสาว เสาวภา แต่งเหลือง
ภาควิชา	เคมี
อาจารย์ที่ปรึกษา	อาจารย์ ดร.ปรีชา งามวิวัฒน์ชัย
	รองศาสตราจารย์ ดร.โสภณ เรืองสำราญ



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโท

[Signature]
 คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
 (ศาสตราจารย์ ดร.ถาวร วัชรารักษ์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

[Signature]
 ประธานกรรมการ
 (ศาสตราจารย์ ดร.เทพ เชียงทอง)

[Signature]
 กรรมการ
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อมร เพชรสม)

[Signature]
 กรรมการ
 (รองศาสตราจารย์ ชัยโย ชัยชาอุทิตพิยุท)

[Signature]
 กรรมการ
 (รองศาสตราจารย์ ดร.โสภณ เรืองสำราญ)

[Signature]
 กรรมการ
 (อาจารย์ ดร.ปรีชา งามวิวัฒน์ชัย)

เล่มแรก แสดงเหลือง : องค์ประกอบทางเคมีของใบแก้ว (CHEMICAL CONSTITUENTS FROM LEAVES OF Murraya paniculata (Linn.) Jack)

อ.ที่ปรึกษา : อ.ดร.ปรีชา โง้ววัฒน์ชัย, อ.ที่ปรึกษาร่วม : รศ.ดร.โลภณ เรืองสำราญ,
167 หน้า. ISBN 974-581-999-9

น้ำใบของต้นแก้ว (Murraya paniculata (Linn.) Jack) สกัดด้วยเมธานอล และสกัดสารที่ได้อีกด้วย คลอโรฟอร์ม, เฮกเซน และอีเธอร์ ตามลำดับ นำสิ่งสกัดในแต่ละส่วนมาทำการแยกโดยวิธีคอลลอยด์โครมาโทกราฟี, คริกคอลลอยด์โครมาโทกราฟี และ High Performance Liquid Chromatography สามารถแยกสารได้ 10 ชนิด การวิเคราะห์โครงสร้างของสารทั้งหมด โดยอาศัยคุณสมบัติทางกายภาพ และคุณสมบัติทางเคมี รวมทั้งข้อมูลทางสเปกโทรสโกปี ได้แก่ อินฟราเรด-สเปกตรัม, โพรตอน และคาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์, 2D-เอ็นเอ็มอาร์ และแมสสเปกตรัม สามารถวิเคราะห์โครงสร้างของสารได้ 7 ชนิดคือ 7-geranyloxycoumarin, 1-methylmurrangatin, 7-methoxy-8-(1'-hydroxy-2'-methoxy-3'-methyl-3'-butenyl)coumarin, murrangatin, 7-methoxy-8-(1'-acetoxy-2'-oxo-3'-methylbutyl)coumarin, 7-methoxy-8-(1'-hydroxy-2'-oxo-3'-methylbutyl)coumarin, และ isomeranzin สำหรับสารอีก 3 ชนิด คาดว่าเป็นสารประกอบอนุพันธ์ของ 7-methoxycoumarin, สเตอร์อยด์ และ ไตรเทอร์พีนอยด์



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชาเคมี.....
สาขาวิชาเคมีอินทรีย์.....
ปีการศึกษา2535.....

ลายมือชื่อผู้ผลิตได้ใจ
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
.....

C225183 : MAJOR ORGANIC CHEMISTRY

KEY WORD: Murraya paniculata (Linn.) Jack / CHEMICAL CONSTITUENTS

SAOWAPA TAENGLUNG : CHEMICAL CONSTITUENTS FROM LEAVES OF Murraya

paniculata (Linn.) Jack). THESIS ADVISOR : PREECHA NGOVIMATCHI,

Ph.D., THESIS COADVISOR : ASSO. PROF. SOPHON ROENGSAAMRAN, Ph.D.,

167 PP. ISBN 974-581-999-9

Fresh leaves of Murraya Paniculata (Linn.) Jack were extracted with methanol and the obtained material was further extracted by chloroform, hexane and ether, respectively. Each crude was separated by column chromatography, quick column chromatography and high performance liquid chromatography, from which ten compounds were separated. Identification was carried out by using physical and chemical properties including IR, ^1H - and ^{13}C -NMR, 2D-NMR and mass spectra. Seven identified compounds were 7-geranyloxy coumarin, 1-methyl-murrangatin, 7-methoxy-8-(1'-hydroxy-2'-methoxy-3'-methyl-3'-butenyl) coumarin, murrangatin, 7-methoxy-8-(1'-acetoxy-2'-oxo-3'-methylbutyl) coumarin, 7-methoxy-8-(1'-hydroxy-2'-oxo-3'-methylbutyl) coumarin and isomeranzin. The other three compounds were expected to be a 7-methoxycoumarin derivative, a steroid and a triterpenoid.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาควิชา.....เคมี.....

สาขาวิชา.....เคมีอินทรีย์.....

ปีการศึกษา.....2535.....

ลายมือชื่อนิสิต.....เสาวภา ทาเญลุง.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....ปรีชา โกวิมัทฉี.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....สophon รื่องสาอรรณ.....

กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ อาจารย์ ดร.ปรีชา ใจวิวัฒน์ชัย รองศาสตราจารย์ ดร.โสภณ เรืองสารามย์ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อมร เพชรสม ที่ได้กรุณาให้ความช่วยเหลืออย่างดียิ่งในทุก ๆ ด้านตลอดเวลาที่ท้าวิจัย ให้คำปรึกษา แนะนำ รวมทั้งกำลังใจ ในการแก้ปัญหาในงานวิจัย และการเขียนวิทยานิพนธ์ฉบับนี้จนสำเร็จโดยสมบูรณ์ ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ สุภาพ บุญยะรัตเวช และ รองศาสตราจารย์ เกษร วีรชาโรต ที่ให้คำแนะนำบางอย่างที่เป็นประโยชน์ต่อการวิจัย และขอกราบขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ ดร.เทพ เชียงทอง และ รองศาสตราจารย์ ชัยโรย ชัยชาณุกิจพิยุทธ ที่ได้กรุณาให้คำแนะนำและแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้มีความสมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอขอบพระคุณ บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ได้กรุณาให้เงินทุนในการอุดหนุนการวิจัยครั้งนี้ ขอขอบพระคุณเจ้าหน้าที่ศูนย์เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือ ขอขอบคุณ คุณนิตยา ชัยรังษีเลิศ ที่ได้ให้ความช่วยเหลือในหลาย ๆ ด้านในการท้าวิจัยครั้งนี้

ผู้เขียนขอรำลึกถึงในความกรุณาของทุกท่านที่กล่าวนามมาข้างต้น รวมทั้ง บิดา มารดา ที่ให้พลังกาย พลังใจ และความเข้าใจ ที่ผู้เขียนได้รับเสมอมาตลอดเวลาจนสำเร็จการศึกษา จึงขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงมา ณ ที่นี้

สารบัญ



	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	จ
กิตติกรรมประกาศ	ฉ
รายการแผนภาพประกอบ	ช
รายการตารางประกอบ	ซ
รายการรูปภาพประกอบ	ฅ
คำย่อที่ใช้ทั่วไป	ญ
บทที่	
1. บทนำ	1
2. การทดลองและผลการทดลอง	25
2.1 พืชตัวอย่าง	25
2.2 เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์สาร	25
2.3 สารเคมี	26
2.4 วิธีการทดลอง	27
2.5 การสกัด	30
2.6 การแยกสารของใบแก้วจากสิ่งสกัดในตัวทำละลายต่าง ๆ	33
2.7 การทำสารให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และ ทางสเปกโทรสโกปี	47
2.7.1 การทำสาร 1 ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	47
2.7.2 การทำสาร 2 ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	48

2.7.3	การทำสาร <u>3</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	49
2.7.4	การทำสาร <u>4</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	50
2.7.5	การทำสาร <u>5</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	52
2.7.6	การทำสาร <u>6</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	53
2.7.7	การทำสาร <u>7</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	54
2.7.8	การทำสาร <u>8</u> ให้บริสุทธิ์และการตรวจสอบสมบัติทางกายภาพ เคมี และทางสเปกโทรสโกปี	55
3.	การวิเคราะห์และวิจารณ์ผลการทดลอง	58
3.1	การสกัด	58
3.2	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสารที่แยกได้	59
3.2.1	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>1</u>	59
3.2.2	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>2</u>	63
3.2.3	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>3</u>	69
3.2.4	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>4</u>	72
3.2.5	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>5</u>	81
3.2.6	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>6</u>	89
	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>6A</u>	90
3.2.7	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>7</u>	93
	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>7A</u>	95
	การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร <u>7B</u>	98

3.2.8 การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร 8	99
การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร 8A	101
การวิเคราะห์สูตรโครงสร้างของสาร 8B	105
4. สรุป	109
บรรณานุกรม	111
ภาคผนวก	120
ประวัติผู้เขียน	167



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญแผนภาพ

แผนภาพที่

หน้า

1 ขั้นตอนการสกัดใบของต้นแก้ว..... 32



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รายการตารางประกอบ

ตารางที่	หน้า
1 ผลการแยกสารของสิ่งที่เหลือหลังจากการสกัดด้วยอีเธอร์	34
2 ผลการแยกสารจากสิ่งสกัดในอีเธอร์	35
3 ผลการแยกสารของลำดับส่วนที่ 213-281 จากการทำคอลัมน์ โครมาโทกราฟีของสิ่งสกัดในอีเธอร์จากข้อ 2.6.2	37
4 ผลการแยกสารของลำดับส่วนที่ 443-477 จากการทำคอลัมน์ โครมาโทกราฟีของสิ่งสกัดในอีเธอร์จากข้อ 2.6.2	38
5 ผลการแยกสารจากสิ่งสกัดในเฮกเซน	40
6 ผลการแยกสารลำดับส่วนที่ 38-69 จากการทำคอลัมน์โครมาโทกราฟี ของสิ่งสกัดในเฮกเซนจาก 2.6.3	42
7 ผลการแยกสารลำดับส่วนที่ 66-108 จากการทำคอลัมน์โครมาโทกราฟี จาก 2.6.3.1	43
8 ผลการแยกสารจากสิ่งสกัดในเมธานอลที่เหลือหลังจากการสกัดด้วย คลอโรฟอร์มด้วยอลูมินา	44
9 ผลการแยกสารจากสิ่งสกัดในเมธานอลที่เหลือหลังจากการสกัดด้วย คลอโรฟอร์มด้วยอลูมินา	45
10 ผลการแยกสารจากสิ่งสกัดในเมธานอลที่เหลือหลังจากการสกัดด้วย คลอโรฟอร์ม โดยใช้ซิลิกาเป็นตัวดูดซับ โดยควิคคอลัมน์โครมาโทกราฟี....	46
11 การดูกลิ่นรังสีอินฟราเรดที่ความถี่ต่าง ๆ ของสาร 1	60

ตารางที่	หน้า
12 การดุดกลืนรังสีอินฟราเรดที่ความถี่ต่าง ๆ ของสาร <u>2</u>	64
13 โปรตอน เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	65
14 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	66
15 ค่าโปรตอนเคมีคัลลิตี้ของสาร <u>2</u> , 7-geranyloxy coumarin และ 7-nerilyloxy coumarin	68
16 การดุดกลืนรังสีอินฟราเรดที่ความถี่ต่าง ๆ ของสาร <u>3</u>	70
17 แสดงการดุดกลืนรังสีอินฟราเรดของสาร <u>4</u>	73
18 โปรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u>	74
19 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u>	75
20 โปรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u> เทียบกับของ murrangatin และของ minumicrolin	77
21 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u> เทียบกับของ murrangatin	79
22 แสดงการดุดกลืนรังสีอินฟราเรดของสาร <u>5</u>	82
23 โปรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	83
24 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	85
25 โปรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u> เทียบกับของ 1-methylmurrangatin	87
26 การดุดกลืนรังสีอินฟราเรดที่ความถี่ต่าง ๆ ของสาร <u>6</u>	90

ตารางที่	หน้า
27	โพรตอนเอ็นเอ็มเอสเปกตรัมของสาร <u>6A</u> เทียบกับ isomeranzin 92
28	การดูคลื่นรังสีอินฟราเรดที่ความถี่ต่าง ๆ ของสาร <u>7</u> 94
29	โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7A</u> เมื่อเทียบกับ Hainanmurpanin 97
30	แสดงการดูคลื่นรังสีอินฟราเรดของสาร <u>8</u> 100
31	โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8A</u> 103
32	คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8A</u> 104
33	โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8B</u> 106
34	คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8B</u> 107



 ศูนย์วิทยทรัพยากร
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รายการรูปภาพประกอบ

รูปที่	หน้า
1 แก๊สโครมาโทแกรมของสาร <u>1</u>	62
2 แก๊สโครมาโทแกรมของสาร <u>2</u>	71
3 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>1</u>	121
4 โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>1</u>	122
5 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>1</u>	123
6 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>2</u>	124
7 โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	125
8 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	126
9 DEPT 90 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	127
10 DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	128
11 ^1H - ^1H COSY เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	129
12 C-H CORRELATION เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>2</u>	130
13 แมสสเปกตรัมของสาร <u>2</u>	131
14 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>3</u>	132
15 โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>3</u>	133
16 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>3</u>	134
17 DEPT 90 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>3</u>	135
18 DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>3</u>	136
19 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>4</u>	137
20 โพรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u>	138

รูปที่	หน้า
21 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>4</u>	139
22 แมสสเปกตรัมของสาร <u>4</u>	140
23 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>5</u>	141
24 ปรอทอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	142
25 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	143
26 DEPT 90 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	144
27 DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	145
28 ^1H - ^1H COSY เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	146
29 C-H CORRELATION เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>5</u>	147
30 แมสสเปกตรัมของสาร <u>5</u>	148
31 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>6</u>	149
32 ปรอทอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>6</u>	150
33 DEPT 90, DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>6</u>	151
34 C-H CORRELATION เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>6</u>	152
35 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>7</u>	153
36 ปรอทอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	154
37 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	155
38 DEPT 90 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	156
39 DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	157
40 ^1H - ^1H COSY เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	158
41 LONG RANGE ^1H - ^1H COSY เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	159
42 C-H CORRELATION เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>7</u>	160
43 อินฟราเรดสเปกตรัมของสาร <u>8</u>	161

รูปที่	หน้า
44 โปรตอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8</u>	162
45 คาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8</u>	163
46 DEPT 90, DEPT 135 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8</u>	164
47 LONG RANGE ^1H - ^1H COSY เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8</u>	165
48 C-H CORRELATION เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร <u>8</u>	166



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

คำย่อและสัญลักษณ์ที่ใช้

DMSO	dimethyl sulfoxide
TMS	tetramethylsilane
HPLC	high performance liquid chromatography
Hz	Hertz
nm	nanometer
ppm	part per million
m/e	mass to charge ratio
M ⁺	molecular ion in mass spectrum
R _f	rate of flow in chromatography
s	singlet (NMR)
d	doublet
t	triplet
q	quartet
m	multiplet
J	coupling constant
s	strong (IR)
w	weak
m	medium
max	the wave length at maximum absorption
δ	chemical shift