

องค์ประกอบทางเคมีและฤทธิ์ทางชีวภาพของผักเบี้ยน

(*Trianthema portulacastrum* Linn.)



นาย ณัฐพล วรรรณเชื้อิสรา

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2538

ISBN 974-632-343-1

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

工 16840549

Chemical Constituents and Biological Activities of Horse Purslane

(*Trianthema portulacastrum* Linn.)

Mr. Nattapol Wannachet-isara

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of The Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1995

ISBN 974-632-343-1

หัวข้อวิทยานิพนธ์ องค์ประกอบทางเคมีและฤทธิ์ทางชีวภาพของผักเบี้ยน
(*Trianthema portulacastrum* Linn.)
โดย นาย ณัฐพล วรรณเชื้อสรวง
ภาควิชา เคมี
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. อุดม กึกผล

บันทิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็น^{๑๖๘}
ส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

ปี ๒๕๖๑

คณบดีบันทิตวิทยาลัย
(รองศาสตราจารย์ ดร. สันติ ถุงสุวรรณ)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ประธานกรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร. ศิริ วนิทัย)

๗๐๙ ก๗๙

อาจารย์ที่ปรึกษา

(รองศาสตราจารย์ ดร. อุดม กึกผล)

กรรมการ

(ศาสตราจารย์ ดร. เมศิล ศิทธิสุนทร)

กรรมการ

(ดร. สันติ ทิพยานคร)

พิมพ์ต้นฉบับทัศน์อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

ณัฐพล วรรณเชื้อสรา : องค์ประกอบทางเคมีและฤทธิ์ทางชีวภาพของผักเบี้ยหิน
(CHEMICAL CONSTITUENTS AND BIOLOGICAL ACTIVITIES OF HORSE PURSLANE (*Trianthema portulacastrum* Linn.))
อ.ที่ปรึกษา : รศ.ดร. อุตม กีกผล, 149 หน้า ISBN 974-632-343-1

ในการค้นหาชีวสารเพื่อการเกย์ตรวจจากผักเบี้ยหิน(*Trianthema portulacastrum* Linn.) ซึ่งเป็นวัชพืชเบต้อน พบร่วมสิ่งสกัดไดคลอโรเมทานและเมทานอลจากพืชทั้งต้นแสดงฤทธิ์ในการขับยั้งการเจริญเติบโตของผักกาดขาว จากการแยกสิ่งสกัดด้วยวิธีคลั่มน้ำ โครโนโทกราฟสามารถแยกสารออกมากได้ 10 ชนิด โดยอาศัยสมบัติทางเคมี ปฏิกิริยาเคมี และข้อมูลทางเคมี สามารถแยกสารออกมากได้ 7 ชนิดดังนี้คือ ของผสมไฮโดรคาร์บอนโซ่อุ้ง (C₂₅-C₃₃) ของผสมเอสเตอร์โซ่อุ้ง ของผสมแอลกอฮอล์โซ่อุ้ง (C₃₀-C₃₃) ของผสมสเตียรอยด์ระหว่าง stigmastanol และ β-sitosterol สารประกอบโครโนน 6, 8-dimethyl-5, 7-dihydroxychromone) สารประกอบเฟลโวนชนิดใหม่ (6, 8-dimethyl-2', 5-dihydroxy-7-methoxyflavone) ของผสมไกลโโคไซด์ระหว่าง stigmasteryl-3-O-β-glucopyranoside และ β-sitosteryl-3-O-β-glucopyranoside และเกลือออกชาแดง อย่างไรก็ตามยังมีสารประกอบอีก 3 ชนิดที่ยังขาดข้อมูลทางเคมี จึงยังไม่สามารถพิสูจน์โครงสร้างของสารได้



ภาควิชา เมดิซีน
สาขาวิชา เภสัช
ปีการศึกษา ๒๕๓๗

ลายมือชื่อนิติ ณัฐพล วรรณเชื้อสรา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา อุตม กีกผล
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

##C625078 : MAJOR CHEMISTRY

KEY WORD: *Trianthema portulacastrum* Linn. /CHEMICAL CONSTITUENTS/BIOLOGICAL ACTIVITY

NATTAPOL WANNACHET-ISARA : CHEMICAL CONSTITUENTS AND BIOLOGICAL ACTIVITIES OF HORSE PURSLANE

(*Trianthema portulacastrum* Linn.) THESIS ADVISOR : Asso.Prof.Udom Kokpol, Ph.D.149pp., ISBN974-632-343-1

In the search for agrochemical substances from tropical weeds horse purslane (*Trianthema portulacastrum* Linn.), the dichloromethane and methanolic extract of dried whole plant showed the biological activity as white greens growth inhibitor. Fractionation of the crude extract using column chromatography led to the isolation of ten substances. By means of physical properties, chemical reactions and spectroscopic data, seven isolated substances are characterized as a mixture of straight long chain hydrocarbons (C₂₅-C₃₃), a mixture of straight long chain esters, a mixture of straight long chain alcohols (C₃₀-C₃₃), a mixture of stigmasterol and β -sitosterol, 6,8-dimethyl-5,7-dihydroxy chromone, a novel flavone compound (6,8-dimethyl-2',5-dihydroxy-7-methoxyflavone), a mixture of stigmasteryl-3-O- β -glucopyranoside and β -sitosteryl-3-O- β -glucopyranoside and oxalate salt. The other three compounds need more spectroscopic data to complete their structural identification.

ภาควิชา เคมี

ลายมือชื่อนิสิต ณัฐพงษ์ ธนาบูรณ์ อรุณเจริญสุรา

สาขาวิชา เคมี

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ดร. ภานุ看不懂

ปีการศึกษา 2537

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม



กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. อุดม กักผล อาจารย์ที่ปรึกษา
วิทยานิพนธ์ ที่ได้กรุณาให้คำปรึกษา ความช่วยเหลืออย่างดียิ่งสำหรับทุกๆสิ่งตลอดระยะเวลา
ในการทำงานวิจัย รวมทั้งเป็นกำลังใจในการแก้ปัญหาทางด้านการเรียนและด้านงานวิจัย จน
สามารถเขียนวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้สำเร็จลุล่วงด้วยดี รองศาสตราจารย์ เกษร วีรชาടิ ดร.สันติ
ทิพย์ย่างค์ และดร.วนิทร ชาศรี อาจารย์ประจำหน่วยวิจัยผลิตภัณฑ์ธรรมชาติ คุณปัญญา
มนิจักรและคุณพัทธมนี ศรีพุทธิบาล ที่เคยเป็นกำลังใจ กรุณาถ่ายทอดความรู้ คำสั่งสอน
คำแนะนำและข้อคิดต่าง ๆ ใน การทำงานวิจัยมาโดยตลอด ศาสตราจารย์ ดร.เด็จ สิทธิสนทร
และรองศาสตราจารย์ ดร.ศิริ วโรทัย ที่ได้กรุณาตรวจสอบและแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้มีความ
สมบูรณ์ยิ่งขึ้น นอกจากนี้ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณท่านอาจารย์ท่านอื่นๆที่มิได้กล่าวนามข้าง
ต้นที่เคยเป็นกำลังใจและให้ความช่วยเหลือตลอดมา

การวิจัยเรื่องนี้ ได้รับทุนอุดหนุนจากจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ทุนจากหน่วยปฏิบัติการ
ผลิตภัณฑ์ธรรมชาติและบางส่วนจากบัณฑิตวิทยาลัยจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยและความช่วย
เหลือจากเจ้าหน้าที่ศูนย์เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเป็นอย่างดี และขอขอบคุณ
คุณซุ่ม permacherry และ คุณศิริพร ชึงสนธิพร ในการสอนวิธีทดสอบฤทธิ์ทางชีวภาพ รวมทั้ง
การทดสอบฤทธิ์ทางชีวภาพให้สำหรับสารบางตัว นอกจากนี้ผู้เขียนขอขอบคุณเพื่อนนิสิต
ปริญญาโทเป็นอย่างมากที่ช่วยเหลือพิมพ์งานบางส่วนให้ รวมทั้งนิสิตรุ่นพี่ที่เคยให้กำลังใจ
และคำปรึกษา

ผู้เขียนขอรำลึกถึงความกรุณาของทุกท่านที่กล่าวนามมาข้างต้น และบุคคลสำคัญที่จะ
ขาดไม่ได้สำหรับผู้เขียน คือ ครอบครัวของผู้เขียนทั้งบิดา มารดา คุณยาย คุณอา และน้องสาว
ทั้งสองคน ที่ให้ความช่วยเหลือเป็นภาระในการจัดหาต้นไม้ที่ใช้ในการทำงานวิจัย ให้คำปรึกษา
และเป็นกำลังใจแก่ผู้เขียนเสมอมาจนกระทั่งสำเร็จการศึกษานี้ จึงขอกราบขอบพระคุณเป็น
อย่างสูงมา ณ ที่นี้ด้วย

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๒
กิตติกรรมประกาศ	๓
รายการตารางประกอบ.....	๔
รายการแผนภาพประกอบ.....	๕
รายการรูปภาพประกอบ.....	๖
คำย่อและสัญลักษณ์ที่ใช้.....	๗

บทที่

1 บทนำ.....	1-17
2 การทดลองและผลการทดลอง.....	18-63
2.1 พีซตัวอย่าง.....	18
2.2 อุปกรณ์และเครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์สาร.....	18
2.3 สารเคมี.....	19
2.4 การทดสอบปฏิกิริยาเคมี.....	20
2.5 การเตรียมอนุพันธ์ของสารที่สกัดได้.....	22
2.6 เทคนิคต่างๆ ที่ใช้ในการทดลอง.....	22
2.7 การทดสอบสารประกอบทางเคมีเบื้องต้น.....	27
2.8 การสกัด.....	28
2.9 การศึกษาฤทธิ์ทางชีวภาพ.....	31-38
- การศึกษาฤทธิ์ทางชีวภาพของสิ่งสกัดที่มีต่อข้าว.....	31
- การศึกษาฤทธิ์ทางชีวภาพของสิ่งสกัดที่มีต่อผักกาดขาว.....	34
- การศึกษาความสามารถในการยับยั้ง CELL LINES.....	38
2.10 การศึกษาองค์ประกอบทางเคมีในสิ่งสกัดเขกเชน.....	39
2.11 การศึกษาองค์ประกอบทางเคมีในสิ่งสกัดไดคอลโนเมีเทน.....	40
2.12 การศึกษาองค์ประกอบทางเคมีในสิ่งสกัดเมทานอล.....	42

บทที่	หน้า
2.13 การศึกษาถุทิปทั่งชีวภาพ.....	44
2.14 การทำสารให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้างของสาร ในสิ่งสกัดแยกชน.....	48-53
- การทำสาร ก ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	48
- การทำสาร ข ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	50
- การทำสาร ค ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	50
- การทำสาร ง และ จ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	52
2.15 การทำสารให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้างของสาร ในสิ่งสกัดไดคลอโรเมเทน.....	54-61
- การทำสาร ฉ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	55
- การทำสาร ช ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	56
- การทำสาร ณ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	58
- การทำสาร ญ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	59
- การทำสาร ภ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้าง.....	61
2.16 การทำสารให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้างของสารใน สิ่งสกัดเมทานอล.....	62
- การทำสาร ภ ให้บริสุทธิ์และการตรวจหาสูตรโครงสร้างของสารที่ ตกลงลงมาจากการสกัดด้วยเมทานอล.....	62
 3 วิจารณ์ผลการทดลอง.....	 64-132
3.1 การทดสอบเบื้องต้นเพื่อหาประเภทของสารอินทรีย์.....	64
3.2 การศึกษาถุทิปทั่งชีวภาพ.....	65
3.3 การตรวจสอบหาสูตรโครงสร้างของสารที่แยกได้จากสิ่งสกัดแยกชน ไดคลอโรเมเทน และเมทานอล.....	67
- การตรวจสอบหาสูตรโครงสร้าง สาร สาขาว.....	67
- การตรวจสอบหาสูตรโครงสร้าง สาร ข	72

บทที่		หน้า
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารค	73
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารง	78
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารจ	86
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารฉ	92
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารช	100
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารฉ	105
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารญ	109
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารภ	125
- การตรวจสอบนาสูตรโครงการสร้าง สารภ	130
4 สรุปผลการทดลอง	133-134
- การศึกษาฤทธิ์ทางชีวภาพ	133
- สารที่แยกได้จากผักเปลี่ยน	134
เอกสารอ้างอิง	135-140
ภาคผนวก	141-148
ประวัติผู้เขียน	149

รายการตารางประกอบ

ตารางที่	หน้า
1.1 แสดงองค์ประกอบทางเคมีที่พบในผักเบี้ยหิน	11
1.2 แสดงองค์ประกอบทางเคมีที่พบใน species <i>pentandra</i>	14
1.3 แสดงองค์ประกอบทางเคมีที่พบใน species <i>monogyna</i>	16
1.4 แสดงฤทธิ์ในการยับยั้งแบคทีเรียทั้งแบคทีเรียแกรมบวกและ แบคทีเรียแกรมลบของสิ่งสกัดที่ได้จากผักเบี้ยหิน	17
2.1 แสดงปริมาณสารที่ใช้เตรียมแผ่นโครงมาโทหะอน	24
2.2 แสดงถึงความสัมพันธ์ระหว่างความนำของตัวดูดซับกับ อัตราเร็วของปั๊มดูดตัวทำละลาย	25
2.3 แสดงผลการทดสอบหาสารประกอบทางเคมีของสิ่งสกัดต่างๆ	27
2.4 ผลการทดสอบความสามารถในการยับยั้งการเจริญเติบโตของต้น	32
2.5 ผลการทดสอบความสามารถในการยับยั้งการเจริญเติบโตของต้น ผักกาดขาว ของสิ่งสกัดจากผักเบี้ยหิน วิธีที่ 1 ที่ความเข้มข้นต่างๆ	34
2.6 ผลการทดสอบความสามารถในการยับยั้งการเจริญเติบโตของต้น ผักกาดขาวของสิ่งสกัดจากผักเบี้ยหิน วิธีที่ 2 ที่ความเข้มข้นต่างๆ	36
2.7 แสดงผลการทดสอบความสามารถในการยับยั้ง CELL LINES ต่างๆ จากสิ่งสกัดต่างๆของผักเบี้ยหิน	38
2.8 แสดงผลการแยกสารของสิ่งสกัดในเอกเซนโดยวิธีคลัมมน์ โครงมาโทกราฟี	40
2.9 แสดงผลการแยกสารของสิ่งสกัดในไดคลอยเมทีโนโดยวิธีคลัมมน์ โครงมาโทกราฟี	41-42
2.10 แสดงผลการแยกสารของสิ่งสกัดในเมทานอลโดยวิธีคลัมมน์ โครงมาโทกราฟี	43
2.11 ผลการทดสอบความสามารถในการยับยั้งการเจริญเติบโตของต้น ผักกาดขาวของสารที่แยกจากคลัมมน์โครงมาโทกราฟี	44

ตารางที่

หน้า

2.12 แสดงผลการทดสอบฤทธิ์ทางชีวภาพของสารที่ตกลงกอกมา.....	47
2.13 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention time ของสารละลายมาตรฐาน ไฮโดรคาร์บอนใช้ตระงและสาร ก กับจำนวนคาร์บอน.....	49
2.14 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention time ของสารละลายมาตรฐาน แอลกอฮอล์ใช้ตระงและสาร ค	51
2.15 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention time ของสารละลายมาตรฐาน สเตียรอยด์และสาร ง จากแก๊สโคลามาโทกราฟ.....	53
2.16 แสดงผลการแยกสารจากเครื่องโคลามาโทกรอน.....	55
2.17 แสดงผลการแยกสารจากเครื่องโคลามาโทกรอน.....	57
2.18 แสดงผลการแยกสารจากเครื่องโคลามาโทกรอน.....	60
3.1 แสดงแบบการดูดกลืนที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของ สาร ก	67
3.2 retention time ของของสารผสมไฮโดรคาร์บอนใช้ตระงมาตรฐาน.....	69
3.3 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention timeของสารละลายมาตรฐาน ไฮโดรคาร์บอนใช้ตระงและสาร ก กับจำนวนคาร์บอน.....	71
3.4 สารผสมไฮโดรคาร์บอนชนิดต่างๆ ที่มีอยู่ในสาร ก.....	71
3.5 แสดงแบบการดูดกลืนแสงที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมสาร ข.....	73
3.6 แสดงแบบการดูดกลืนที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของ.....	74
3.7 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention time ของสารละลายมาตรฐาน แอลกอฮอล์ใช้ตระง.....	76
3.8 ความสัมพันธ์ระหว่างค่า retention time ของสารละลายมาตรฐาน แอลกอฮอล์ใช้ตระง.....	77
3.9 สารผสมของแอลกอฮอล์ชนิดต่างๆ ในสาร ค	78
3.10 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมที่สำคัญของสาร ง	79
3.11 แสดงแบบการดูดกลืนที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของ สาร จ	87
3.12 เปรียบเทียบคาร์บอน -13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ฉ กับ chromone.....	96

ตารางที่

หน้า

3.13 แสดงการดูดกลืนแสงที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ณ.....	105
3.14 แสดงการดูดกลืนแสงที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ญ.....	110
3.15 แสดงค่าเคมีคลิชิฟ์ของproto-onบนcarbbonตำแหน่งต่างๆ.....	116
3.16 แสดงความสัมพันธ์ของค่าเคมีคลิชิฟ์ของเมไทน์carbbonระหว่างproto-onและcarbbon.....	120
3.17 แสดงการเปรียบเทียบกับสาร ญ กับโครงสร้างที่รายงานมาแล้ว.....	122
3.18 แสดงการกำหนดตำแหน่งค่าเคมีคลิชิฟ์สำหรับcarbbonและไฮไดโรเจนของสาร ญ.....	124
3.19 แสดงการดูดกลืนแสงที่สำคัญจากอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ภ.....	125
3.20 แสดงการเปรียบเทียบกับส่วนของน้ำตาลglucos.....	128

รายการแผนภาพประกอบ

แผนภาพที่	หน้า
1 แสดงขั้นตอนการสกัดผักเบี้ยนวิธีที่ 1.....	29
2 แสดงขั้นตอนการสกัดผักเบี้ยนวิธีที่ 2.....	30

รายการรูปภาพประกอบ

รูปที่	หน้า
1.1 แสดงลักษณะทั่วไปของผักเบี้ยน.....	9
1.2 แสดงลักษณะส่วนประกอบต่างๆของผักเบี้ยน.....	10
1.3 แสดงสูตรโครงสร้างของสารที่พบในผักเบี้ยน.....	11
1.4 แสดงสูตรโครงสร้างของสารที่พบใน species <i>pentandra</i>	14
2.1 อุปกรณ์ของเครื่องครามาโทกรอน.....	25
2.2 แสดงถึงลักษณะอุปกรณ์ที่ใส่ตัวทำละลาย.....	26
2.3 กราฟแสดงเปอร์เซนต์ความยาวของรากและลำต้นของต้นข้าว เมื่อได้รับสารจากสิ่งสกัดในวิธีที่ 1 ที่ความเข้มข้นต่างๆ ล้ำต้น.....	33
2.4 กราฟแสดงเปอร์เซนต์ความยาวของรากและลำต้นของผักกาดขาว เมื่อได้รับสารจากสิ่งสกัดในวิธีที่ 1 ที่ความเข้มข้นต่างๆ.....	35
2.5 กราฟแสดงเปอร์เซนต์ความยาวของรากและลำต้นของผักกาดขาว เมื่อได้รับสารจากสิ่งสกัดในวิธีที่ 2 ที่ความเข้มข้นต่างๆ.....	37
2.6 กราฟแสดงเปอร์เซนต์ความยาวของรากและลำต้นของผักกาดขาว เมื่อได้รับสารที่แยกออกมาจากคลัมนิโครามาโทกราฟที่ความเข้มข้นต่างๆ.....	45
2.7 กราฟแสดงเปอร์เซนต์ความยาวของรากและลำต้นของผักกาดขาว เมื่อได้รับสารที่ตอกผลึกลงมาที่ความเข้มข้นต่างๆ.....	47
3.1 แสดงอินฟราเรดスペกตรัมของสาร ก.....	67
3.2 แสดงแก๊สโคลามาโทแกรมของของสารผสมไฮโดรคาร์บอนไฮด्रอนมาตรฐาน.....	68
3.3 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่า log retention time กับ จำนวนคาร์บอนของสารผสมไฮโดรคาร์บอนไฮด्रอน.....	68
3.4 แสดงอินฟราเรดスペกตรัมของสาร ข.....	72
3.5 แสดงอินฟราเรดスペกตรัมของสาร ค.....	74
3.6 แสดงแก๊สโคลามาโทแกรมของของสารผสมมาตรฐานและออกซอลไฮดรอน.....	75

ขุปที่

หน้า

3.7 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่า log retention time กับจำนวนคาร์บอนของสารผสมมาตรฐานและกลอยลิ่ใช้ตรง.....	76
3.8 แสดงแก๊สโคลามาโทแกรมของสาร ค.....	77
3.9 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ง.....	79
3.10 แสดงโปรดอนอีนเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ง.....	80
3.11 แสดงแก๊สโคลามาโทแกรมของสารละลายมาตรฐานสเตียรอยด์.....	81
3.12 แสดงแก๊สโคลามาโทแกรมของสาร ง.....	82
3.13 แสดงแมสสเปกตรัมของสาร ง.....	83
3.14 แสดงรูปแบบการแตกตัวของ stigmasterol.....	84
3.15 แสดงรูปแบบการแตกตัวของ β -sitosterol.....	85
3.16 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร จ.....	86
3.17 แสดงโปรดอนอีนเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร จ.....	87
3.18 แสดงคาร์บอน-13 เชิงเอ็มอาร์สเปกตรัม สาร จ.....	88
3.19 แสดง DEPT 90 ของสาร จ.....	89
3.20 แสดง DEPT 135 ของสาร จ.....	90
3.21 แสดงแมสสเปกตรัม ของสาร จ	90
3.22 แสดงโปรดอนอีนเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ฉ.....	93
3.23 แสดงคาร์บอน-13 เชิงเอ็มอาร์สเปกตรัม DEPT 135	94
3.24 แสดง DEPT 90 ของสาร ฉ.....	95
3.25 แมสสเปกตรัมของสาร ฉ.....	97
3.26 รูปแบบการแตกตัวของสาร ฉ.....	98
3.27 แสดงสูตรโครงสร้างของสาร ฉ.....	99
3.28 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ช.....	100
3.29 แสดงโปรดอนอีนเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ช.....	101
3.30 แสดงคาร์บอน-13 เชิงเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ช.....	102

รูปที่

หน้า

3.31 แสดง DEPT 135 ของสาร ฯ	103
3.32 แสดง DEPT 90 ของสาร ฯ	103
3.33 แสดงแมสสเปกตรัม ของสาร ฯ	104
3.34 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ณ	106
3.35 แสดงโปรดอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ณ	107
3.36 แสดงคาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ณ	107
3.37 แสดง DEPT 135 ของสาร ณ	107
3.38 แสดงลักษณะส่วนหนึ่งของสูตรโครงสร้างของสาร ณ	108
3.39 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ญ	109
3.40 แสดงโปรดอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ญ	111
3.41 แสดงคาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ญ	112
3.42 แสดง DEPT 135 ของสาร ญ	113
3.43 แสดงแมสสเปกตรัมของสาร ญ	113
3.44 แสดง H-H COSY ของสาร ญ	115
3.45 แสดง H-H NOESY ของสาร ญ	117
3.46 แสดง H-H NOESY(ขยาย) ของสาร ญ	118
3.47 แสดง C-H COSY ของสาร ญ	119
3.48 แสดง HMBC ของสาร ญ	119
3.49 แสดงรูปแบบการแตกตัวของสาร ญ	123
3.50 แสดงแบบการคุณลักษณะอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ญ	126
3.51 แสดงโปรดอนเอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสารญ*	127
3.52 แสดงคาร์บอน-13 เอ็นเอ็มอาร์สเปกตรัมของสาร ญ*	127
3.53 แสดงแมสสเปกตรัมของสาร ญ*	131
3.54 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสาร ญ	128
3.55 แสดงอินฟราเรดสเปกตรัมของสารฤทธิ์แคลเซียมออกไซเดต	131



คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

ref.	references
anh.	anhydrous
%	percent
GC	Gas Chromatography
TLC	Thin Layer Chromatography
HPLC	High Performance Liquid Chromatography
IR	Infrared
NMR	Nuclear Magnetic Resonance
DMSO	dimethyl sulfoxide
Hz	Hertz
ppm	part per million
δ	chemical shift
M ⁺	molecular ion
m/e	mass to charge ratio
R _f	rate of flow in chromatography
s	singlet (NMR)
d	doublet (NMR)
dd	double of doublet (NMR)
t	triplet (NMR)
q	quartet (NMR)
m	multiplet (NMR)
J	coupling constant (NMR)
s	strong (IR)
m	medium (IR)
w	weak (IR)
br	broad (IR)

DEPT	Distortionless Enhancement by Polarisation Transfer
COSY	Correlated Spectroscopy
NOESY	Nuclear Overhauser Enhancement (and Exchange) Spectroscopy
NOE	Nuclear Overhauser Enhancement
HMQC	^1H - Detected Heteronuclear Multiple - Quantum Coherence via Direct Coupling
HMBC	Heteronuclear Multiple Bond Connectivity by 2D Multiple Quantum NMR