



ภาคผนวก

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved



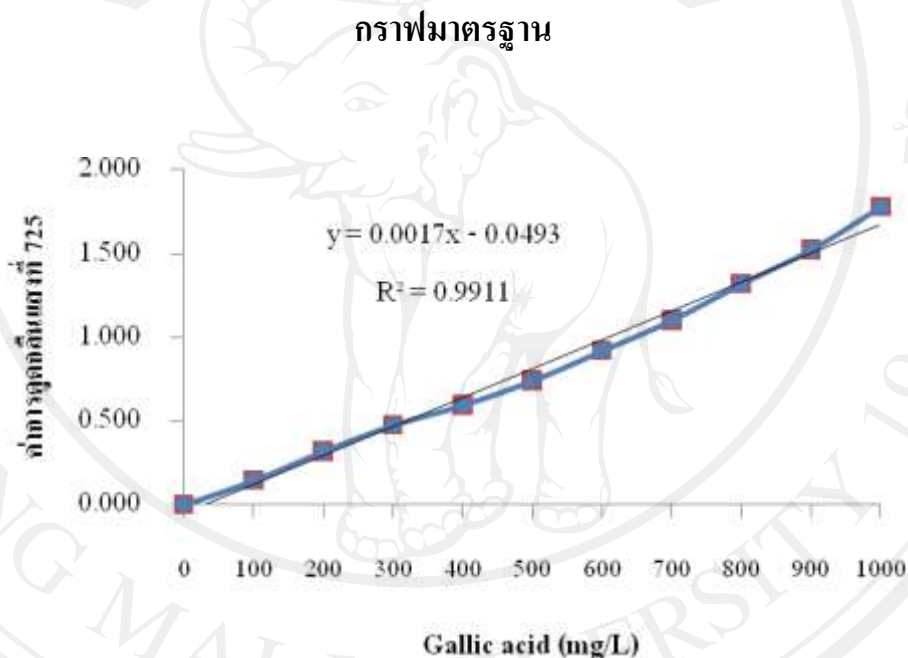
ภาคผนวก ก
การวิเคราะห์คุณภาพ

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved

1. ปริมาณสารประกอบฟีนอลิกทั้งหมด (Total phenolic content)

โดยปิเปตสารสกัดที่ได้ 100 ไมโครลิตร ลงในขวดสีชา เติมน้ำกลั่นจำนวน 1 มิลลิลิตร ปิเปตสารละลายโซเดียมคาร์บอเนตความเข้มข้น 75 กรัม/ลิตร จำนวน 375 ไมโครลิตร เขย่าแล้วตั้งทิ้งไว้ 2 นาที เติมสารละลาย Folin-Ciocalteu's phenol reagent จำนวน 125 ไมโครลิตร เขย่าอีกครั้ง แล้วเติมน้ำกลั่นจำนวน 1 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องในที่มืดเป็นเวลา 2 ชั่วโมง จากนั้นวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 725 นาโนเมตร นำผลการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ได้ไปวิเคราะห์ โดยเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐานของกรดแกลลิก แสดงดังภาพ ก.1



ภาพ ก-1 กราฟมาตรฐานกรดแกลลิก (Gallic acid)

2. การคำนวณความสามารถในการต้านออกซิเดชัน โดยวิธี DPPH (IC₅₀)

2.1 ความสามารถในการต้านออกซิเดชันแสดงในรูปร้อยละการยับยั้ง (% Inhibition)

การวิเคราะห์ความสามารถในการต้านออกซิเดชัน แสดงในรูปร้อยละการยับยั้งปฏิกิริยาออกซิเดชัน โดยปิเปตสารสกัด จำนวน 4.9 มิลลิลิตร ลงในขวดสีชา เติมสารละลาย 2,2'-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) ความเข้มข้น 5 มิลลิโมลาร์ จำนวน 100 ไมโครลิตร เขย่าและตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องในที่มืด เป็นเวลา 30 นาที นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 517 นาโนเมตร นำผลการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ได้มาคำนวณหาร้อยละการยับยั้ง โดยมีวิธีการคำนวณแสดงดังนี้

$$\text{จากสูตร ร้อยละการยับยั้ง} = \{ [A_0 - (A_1 - A_s)] / A_0 \} \times 100$$

โดย A_0 คือ ค่าการดูดกลืนแสงของ DPPH ที่ความยาวคลื่น 517 nm

A_1 คือ ค่าการดูดกลืนแสงของสารสกัด + DPPH ที่ความยาวคลื่น 517 nm

A_s คือ ค่าการดูดกลืนแสงของสารสกัด ที่ความยาวคลื่น 517 nm

2.2 การวิเคราะห์ความสามารถในการต้านออกซิเดชัน แสดงในรูปความเข้มข้นต่ำสุดของสารสกัดที่สามารถลดการเกิดออกซิเดชันได้ร้อยละ 50 (IC_{50}) โดยทำการเจือจางสารสกัดที่ได้ ให้มีความเข้มข้นอยู่ในช่วง 10^{-1} - 10^{-5} ปีเปตสารสกัดในแต่ละความเข้มข้น จำนวน 4.9 มิลลิลิตร ลงในขวดสีชา จากนั้นเติมสารละลาย 2,2'-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) ความเข้มข้น 5 มิลลิโมลาร์ จำนวน 100 ไมโครลิตร เขย่าแล้วตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องในที่มืดเป็นเวลา 30 นาที นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 517 นาโนเมตร จากนั้นนำผลการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ได้มาคำนวณหาร้อยละการยับยั้ง นำค่าที่ได้ไปสร้างกราฟโดยใช้โปรแกรม SigmaPlot 10.0 (Systat Software Inc., Germany) เพื่อวิเคราะห์หาความเข้มข้นของสารสกัดที่สามารถลดการเกิดออกซิเดชันได้ร้อยละ 50 โดยนำค่าร้อยละการยับยั้งของสารสกัดที่ความเข้มข้นต่างๆ ที่คำนวณได้ไปคำนวณหาความเข้มข้นของสารสกัดที่สามารถลดการเกิดออกซิเดชันได้ร้อยละ 50 (IC_{50}) ดังขั้นตอนต่อไปนี้

1. ทำการพลอตกราฟระหว่าง ค่า log ของความเข้มข้นของสารสกัด กับค่าร้อยละการยับยั้ง ในโปรแกรม SigmaPlot 10.0 (Systat Software Inc., Germany) โดยเติมค่าลงในช่องตารางของโปรแกรมในหน้า Data โดยค่า log ของความเข้มข้นของสารสกัดอยู่ในคอลัมน์ที่ 1 และร้อยละการยับยั้งอยู่ในคอลัมน์ที่ 2
2. ไปที่เมนูตามลำดับดังนี้ Graph > Creat graph > Scatter plot > Simple scatter > XY pair เลือก Data for X เป็น column 1 และเลือก Data for Y เป็น column 2 จากนั้นไปที่ Finish จะได้กราฟ ในหน้า Graph
3. คลิกเมาส์ด้านขวาที่จุดของกราฟที่ได้จะปรากฏเมนูขึ้นมา ให้เลือก Fit curve เลือกช่อง Equation category เป็น Sigmoidal โดยเลือก Sigmoid parameter ที่ให้ค่า R^2 มากที่สุด จากนั้นไปที่ Finish จะได้กราฟที่มีเส้นแนวโน้มขึ้นมา
4. กลับไปที่หน้า Data โดยเลือก Data ที่อยู่ทางซ้ายมือ จะพบว่ามีการเพิ่มคอลัมน์เพิ่มขึ้น โดยค่าในคอลัมน์ที่ 6 จะเป็นค่า log ของความเข้มข้นของสารสกัดอย่างละเอียดจากกราฟที่พลอต และคอลัมน์ที่ 7 เป็นค่าร้อยละการยับยั้งอย่างละเอียดจากกราฟที่พลอต โดยให้เลือกค่า log ของความเข้มข้นของสารสกัดมา 2 ค่า ที่มีค่าร้อยละการยับยั้งอยู่ในช่วงที่มี

ค่า 50 เป็นค่ากลางมา 2 ค่า นำไปเทียบคำนวณโดยการทำ Interpolate เพื่อหาว่าที่ค่า ร้อยละการยับยั้งเท่ากับ 50 จะมีค่า log ของความเข้มข้นของสารสกัดเท่ากับเท่าไร หลังจากได้ค่าแล้วทำการถอด log ซึ่งจะได้ค่าความเข้มข้นของสารสกัดที่สามารถลด การเกิดออกซิเดชัน ได้ร้อยละ 50 หรือค่า IC_{50}

3. การวัดค่าดัชนีการหักเห (refractive index)

1. เปิด switch ของ digital thermometer
2. เปิด lamp switch for sample เบอร์ 1 และ lamp switch for scale ที่เครื่อง refractometer
3. ยก illuminating prism ขึ้น
4. เช็ดทำความสะอาด measuring prism ด้วยสำลีชุบ 95% เอทานอล แล้วเช็ดให้แห้งด้วย กระดาษเช็ดเลนส์
5. ใช้ Pasteur pipette หยดน้ำมันหอมระเหยจำนวน 3 หยด เรียงกันในแนวตั้ง ลงบน measuring prism
6. ปิด illuminating prism
7. มองผ่าน eye piece ขณะเดียวกันหมุน colour compensator knob ไป-มา จนกระทั่ง ปรากฏ แถบมืด-สว่าง (borderline) ใน field of vision
8. หมุน scale knob ให้ borderline ทับจุดตัดของ cross hairพอดี
9. บันทึกค่า refractive index และอุณหภูมิ
10. เช็ดทำความสะอาด measuring prism ด้วยสำลีชุบ 95% เอทานอล แล้วเช็ดให้แห้ง ด้วย กระดาษเช็ดเลนส์
11. ทำซ้ำ 3 ครั้ง คำนวณหาค่าเฉลี่ย

4. การวิเคราะห์องค์ประกอบของสารให้กลิ่นในไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหยจากผักชีฝรั่ง

- การชัก/สุ่มตัวอย่างที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส (ณัฐณา, 2552)

1. บดตัวอย่างให้ละเอียดด้วยโกร่งบดยา
2. ชั่งตัวอย่างให้มีน้ำหนักแน่นอน 3.00 กรัม ลงในขวด
3. เติมน้ำที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส ในปริมาณ 10 มิลลิลิตร ใช้ฝาขวดที่เป็นเซปตัมยาง ปิดผนึกให้สนิท
4. นำขวดที่ใส่สาร ไปไว้ในอ่างควบคุมอุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เพื่อให้ความร้อน เป็น เวลา 30 นาที เพื่อให้สารที่ระเหยได้แพร่ออกจากตัวอย่างถึงจุดสมดุล

5. ซักหรือสู่มไของสารตัวอย่างที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส โดยใช้ SPME fiber (DVB/CAR/PDMS) ดูดซับไอสารระเหยที่อยู่บริเวณเหนือผิวหน้าของสารตัวอย่างเป็นเวลา 15 นาที แล้วฉีดเข้าเครื่องแก๊สโครมาโทกราฟี-เฟรมไออินเซชันดีเทกเตอร์ (GC-FID) เพื่อทำการวิเคราะห์ต่อไป

สำหรับวัฏภาคคงที่ (stationary phase) ในระบบ GC-FID ที่ใช้สำหรับวิเคราะห์ได้แก่ โดยใช้คอลัมน์แคปิลารีชนิด DB-1, เส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 0.25 มิลลิเมตร ยาว 30 เมตร และความหนาของฟิล์ม 0.25 ไมโครเมตร อุณหภูมิ oven เริ่มต้น 50 องศาเซลเซียส และเพิ่มขึ้นเป็น 240 องศาเซลเซียส ด้วยอัตรา 5 องศาเซลเซียส ต่อนาที ใช้ก๊าซฮีเลียมเป็นตัวพา (carrier gas) อัตราการไหล 1.2 มิลลิลิตร/นาที ในระบบ split ratio 60:1 (Msaada *et al.*, 2007)

5. การคำนวณค่า linear retention indices (LRI)

เวลาที่สารแต่ละชนิดเคลื่อนผ่านคอลัมน์โดยเทียบกับอะตอมของคาร์บอนในอัลเคนซีรี่ส์คำนวณได้จากสูตร ดังนี้

$$LRI = 100 \left(\frac{t - t_n}{t_{n-1} - t_n} + n \right)$$

โดยที่ t = retention time ของสารประกอบ

n = จำนวนอะตอมของคาร์บอนที่มีอัลเคน

$n+1$ = จำนวนอะตอมของคาร์บอนหลังอัลเคน



ภาคผนวก ข

แบบทดสอบทางประสาทสัมผัส

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

**Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved**

แบบสอบถามด้านความชอบที่มีต่อกลิ่นของผักชีโรบแห้ง

เรื่อง การพัฒนาผลิตภัณฑ์ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหยจากผักชีโร

สาขาการพัฒนาผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเกษตร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

คำอธิบาย ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหย หมายถึง น้ำมันหอมระเหยที่ถูกห่อหุ้มให้อยู่ในรูปของแคปซูลเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการเก็บกักกลิ่นของผลิตภัณฑ์

คำแนะนำ : กรุณาทดสอบดมผลิตภัณฑ์ตัวอย่างแล้วให้คะแนนความชอบ ในคุณลักษณะด้านกลิ่น โดยรวมที่ตรงกับความรู้สึกของท่านมากที่สุด

ใบ ลำต้น ราก

ข้อมูลความคิดเห็นต่อระดับความชอบต่อผลิตภัณฑ์โดยที่มีระดับต่างๆตามหมายเลขดังนี้

1 = ไม่ชอบมากที่สุด

6 = ชอบเล็กน้อย

2 = ไม่ชอบมาก

7 = ชอบปานกลาง

3 = ไม่ชอบปานกลาง

8 = ชอบมาก

4 = ไม่ชอบเล็กน้อย

9 = ชอบมากที่สุด

5 = เฉยๆ (บอกไม่ได้ว่าชอบหรือไม่ชอบ)

คุณลักษณะ	รหัสตัวอย่าง		
กลิ่นโดยรวม			

แบบสอบถามด้านความชอบที่มีต่อกลิ่นของน้ำมันหอมระเหยผักชีโรอบแห้ง

เรื่อง การพัฒนาผลิตภัณฑ์ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหยจากผักชีโร

สาขาการพัฒนาผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเกษตร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

คำอธิบาย : ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหย หมายถึง น้ำมันหอมระเหยที่ถูกห่อหุ้มให้อยู่ในรูปของแคปซูลเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการเก็บกักกลิ่นของผลิตภัณฑ์

คำแนะนำ : กรุณาทดสอบดมผลิตภัณฑ์ตัวอย่างแล้วให้คะแนนความชอบ ในคุณลักษณะด้านกลิ่นโดยรวมที่ตรงกับความรู้สึกของท่านมากที่สุด

ข้อมูลความคิดเห็นต่อระดับความชอบต่อผลิตภัณฑ์โดยที่มีระดับต่างๆตามหมายเลขดังนี้

- | | |
|--------------------------------------|------------------|
| 1 = ไม่ชอบมากที่สุด | 6 = ชอบเล็กน้อย |
| 2 = ไม่ชอบมาก | 7 = ชอบปานกลาง |
| 3 = ไม่ชอบปานกลาง | 8 = ชอบมาก |
| 4 = ไม่ชอบเล็กน้อย | 9 = ชอบมากที่สุด |
| 5 = เฉยๆ (บอกไม่ได้ว่าชอบหรือไม่ชอบ) | |

คุณลักษณะ	รหัสตัวอย่าง			
กลิ่นโดยรวม				



ภาคผนวก ค
ภาพประกอบการทดลอง

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved



ภาพ ค-1 วัตถุดิบที่ใช้ในการอบแห้ง; (a) ใบผักชีไร้สด (b) ลำต้นผักชีไร้สด และ (c) รากผักชีไร้สด



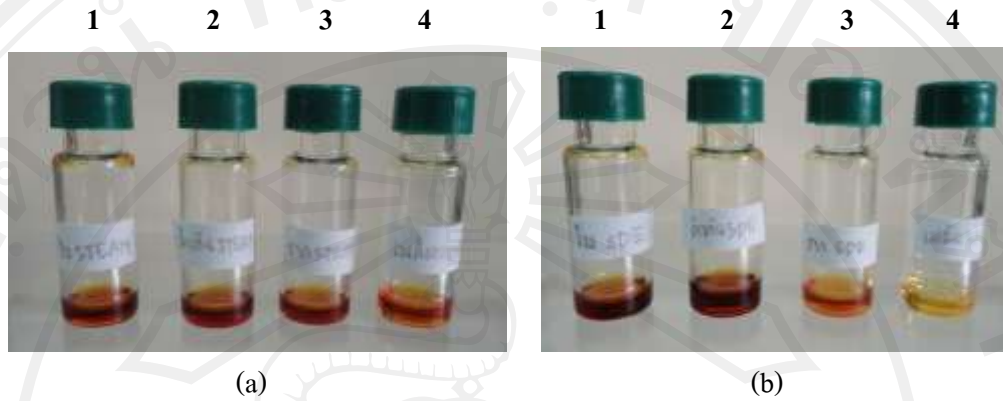
ภาพ ค-2 เครื่องอบแห้งไมโครเวฟสุญญากาศแบบถังหมุน



ภาพ ก-3 ผักชีโรอบแห้งด้วยเครื่องอบแห้งไมโครเวฟสุญญากาศ; (a) ใบผักชีโรอบแห้ง (b) ลำต้นผักชีโรอบแห้ง (c) รากผักชีโรอบแห้ง และ (d) เมล็ดผักชีโรอบแห้ง



ภาพ ก-4 เครื่องมือที่ใช้ในการผลิตน้ำมันหอมระเหย; (a) เครื่องกลั่นไอน้ำทางตรง และ (b) เครื่องกลั่น Liken-Nikerson



ภาพ ค-5 น้ำมันหอมระเหยที่สกัดได้; (a) น้ำมันหอมระเหยที่ได้จากวิธีการกลั่นด้วยไอน้ำ และ
 (b) น้ำมันหอมระเหยที่ได้จากวิธีการกลั่นและสกัดพร้อมกัน (1=ใบ, 2=ลำต้น, 3=ราก, 4=เมล็ด)



ภาพ ค-6 เครื่องทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง



ภาพ ค-7 การสู่มไอตัวอย่างของผลิตภัณฑ์ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหยจากผักชีโร
โดยวิธี SPME



(a)

(b)

ภาพ ค-8 (a) น้ำมันหอมระเหยในโพรไพลีนกลัยคอล (ความเข้มข้น 3%)

(b) ไมโครแคปซูลน้ำมันหอมระเหยจากผักชีโร

ประวัติผู้เขียน

ชื่อ - สกุล

นางสาวจirnันท์ โนวิชัย

วัน เดือน ปี เกิด

14 กันยายน 2528

ประวัติการศึกษา

2546-มัธยมศึกษาตอนปลาย

จุฬาราชวิทยาลัย เชียงราย

2551-ปริญญาตรี

วิทยาศาสตรบัณฑิต (เทคโนโลยีการอาหาร)

สำนักวิชาอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง

ประวัติผลงานวิจัยที่ตีพิมพ์เผยแพร่

1. จirnันท์ โนวิชัย และสุทัศน์ สุระวัง. 2555. องค์ประกอบของสารระเหยในน้ำมันหอมระเหยจากผักชีไร่. การประชุมวิชาการครั้งที่ 50. วันที่ 31 มกราคม - 2 กุมภาพันธ์ 2555, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. กรุงเทพฯ.
2. Novichai, J., Thakeow, P. and Surawang, S. 2012. Optimum drying conditions of Phakchee-rai (*Trachyspermum roxburghianum*) using microwave-vacuum dryer. International Conference on Food and Applied Bioscience: 20th Anniversary of Faculty of Agro-Industry, Chiang Mai University. (Oral Presentation)