

การศึกษาความคงตัวของเอ็นแคปซูลชั้นสารสกัดผักปลัง

Stability of *Basella Alba* Linn Encapsulation

แพ็ททริยาธร จำปามูล

อีเมล: pattriyatorn@gmail.com

หลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์เครื่องสำอาง

สำนักวิชาวิทยาศาสตร์เครื่องสำอาง มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง

ดร. นิสากร แซ่วัน อาจารย์ที่ปรึกษา

อีเมล: nisakorn@mfu.ac.th

สำนักวิชาวิทยาศาสตร์เครื่องสำอาง มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง

บทคัดย่อ

ผักปลังเป็นผักพื้นบ้านที่มีผลสุกสีม่วงแดง มีสารบีตาเลนเป็นสารหลักในผลของผักปลัง แต่สารนี้มีความคงตัวต่ำต่ออุณหภูมิและแสง จึงเป็นข้อจำกัดในการนำมาใช้ในผลิตภัณฑ์เครื่องสำอาง วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้เพื่อศึกษาการเตรียมสารสกัดผลผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลชั้นกับเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน โดยเริ่มจากการสกัดผลผักปลังด้วยตัวทำละลายที่มีค่าความเป็นกรด-ด่างระหว่าง 3-7 พบว่าตัวทำละลายที่เหมาะสมในการสกัดสารสีม่วงแดงจากผลผักปลังที่สุดมีค่าความเป็นกรด-ด่างเท่ากับ 5 ซึ่งให้ปริมาณบีตาเลนมากที่สุดคือ 281.80 mg/100 g จากนั้นนำสารสกัดผลผักปลังที่ได้มาเตรียมให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลชั้น โดยใช้เบต้าไซโคลเดกซ์ทรินต่อสารสกัดผลผักปลัง อัตราส่วน 1:1, 2:1, 3:1 และ 4:1 โดยน้ำหนัก พบว่าอัตราส่วน 1:1 ให้ลักษณะพุ่มม่วงเหมาะสมในการนำมาใช้ลงในสูตรเครื่องสำอางเพื่อให้สีสวยงาม จากการศึกษาความคงตัวต่ออุณหภูมิ และแสงของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน โดยสังเกตการเปลี่ยนแปลงของสี และหาปริมาณบีตาเลนทุกๆ สัปดาห์ เป็นระยะเวลา 5 สัปดาห์ พบว่าการเตรียมสารสกัดผลผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลชั้นสามารถช่วยเพิ่มความคงตัวต่ออุณหภูมิ และแสงได้ดีขึ้น สารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินมีปริมาณบีตาเลนมากถึงร้อยละ 90 ในขณะที่สารสกัดผลผักปลังมีปริมาณบีตาเลนลดลงเหลือเพียงครึ่งหนึ่ง จากนั้นนำสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินมาเตรียมในสีทาเล็บสูตรน้ำแบบลอกออกได้ โดยใช้ปริมาณ 2% (F1), 5% (F2), 10% (F3) และ 20% (F4) พบว่าสีทาเล็บ F3 ให้สีที่

เข้มและฟิล์มที่ดีที่สุด แต่ F1 และ F2 ให้สีที่จางเกินไป ถึงแม้ว่า F4 ให้สีที่เข้มที่สุดแต่ให้ฟิล์มที่แห้ง
ช้า และเมื่อนำสีทาเล็บ F3 และ F5 ที่มีสารสกัดผลึกปลั่ง 10% มาทำการวิเคราะห์ลักษณะทาง
กายภาพเบื้องต้น รวมถึงศึกษาความคงตัวของอนุภาคน้ำตาลที่ต่างกัน พบว่าสีทาเล็บ F3 มีความหนืด และ
ฟิล์มที่หนากว่า ให้สีที่น่าพึงพอใจและเข้มกว่าสีทาเล็บ F5 จากการทดสอบความคงตัวโดยการวัดสี
พบว่าสีทาเล็บ F3 มีค่าการเปลี่ยนแปลงของค่าสีแดง(Δa^*)น้อยกว่า F5 แสดงให้เห็นว่าการกักเก็บ
สารสกัดผลึกปลั่งในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินทำให้มีความคงตัวมากขึ้น และสามารถนำมาทำเป็นสี
เติมแต่งในผลิตภัณฑ์สีทาเล็บแบบลอกออกได้

คำสำคัญ: เบต้าไซโคลเด็กซ์ทริน / เอ็นแคปซูลชัน / บีตาเลน

Abstract

Ceylon spinach (*Basella alba* Linn.) has been widely used in Thai cuisine for decades. The fruit of Ceylon spinach contains a major compound named betalain, which provides a red-violet color. However, betalain is not commonly used in cosmetic industries due to its sensitivity towards temperature and light. The objective of this study was to encapsulate Ceylon spinach extract. Betalain was extracted from Ceylon spinach by various solvent with pH from 3 to 7. The highest yield was obtained from solvent of pH 5, which provided 281.80 mg of betalain from 100 g of raw fruit sample. β -cyclodextrin (β -CD) was used as the encapsulation material and the ratio of β -CD to the extract were 1:1, 2:1, 3:1 and 4:1 (wt/wt). The result showed that the ratio 1:1 provided strongest pink-violet color that could be used to apply for vivid color in cosmetics. The stability of the encapsulated betalain was monitored continuously for 5 weeks. The result showed that the encapsulated betalain became more stable towards temperature and light when compared with that of the free extract. Moreover, various concentrations of encapsulated extract (1, 5, 10 and 20%) were incorporated in peel off nail lacquer F1-F4, respectively. The result suggested that F3 provided the best color and film. The stability of nail polish F3 and F5 which contained 10% of the extract were further evaluated. The result demonstrated that F3 provided more thickness and viscosity film vivid color compared to F5. F3 showed lower changing color, indicating that F3 is more stable than F5. The results confirmed that the encapsulation approach improved the stability of the extract and suitable for apply in cosmetic products.

Keywords: β -cyclodextrin / Betalain / Encapsulation

บทนำ

ผลิตภัณฑ์สำหรับเล็บ สีทาเล็บส่วนใหญ่เป็นสารอันตรายต่อสุขภาพเล็บ เช่น สาร Acetone, Toluene sulfonamide, Dibutylphthalate (DBP) หรือ Formaldehyde เป็นต้น ทำให้เกิดการระคายเคือง เล็บไม่แข็งแรง และมีสีเหลืองซีดขาดความสวยงาม เนื่องจากปัจจุบันผลิตภัณฑ์ที่ทำจากวัตถุดิบธรรมชาติได้รับความนิยมมากขึ้น เพื่อให้สอดคล้องกับความต้องการของผู้บริโภคที่นิยมใช้เครื่องสำอางจากธรรมชาติที่มากขึ้น ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงนำสารสกัดผักปลังที่มีสารสำคัญคือ บีตาเลนที่ให้สีม่วงแดง ไม่คงตัวต่ออุณหภูมิและแสง มาพัฒนาให้มีความคงตัวมากขึ้น โดยเตรียมสารสกัดผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลเลชัน โดยใช้เบต้าไซโคลเดกซ์ทรินเป็นสารห่อหุ้ม และนำมาพัฒนาลงในสีน้ำยาทาเล็บแบบลอกออกได้ และทดสอบความคงตัวของตำรับ

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. ศึกษาหาปริมาณของบีตาเลนจากผลผักปลังที่สกัดด้วยตัวทำละลายกรด-ด่าง (pH) ที่ 3-7
2. ศึกษาหาอัตราส่วนระหว่างสารสกัดผลผักปลัง และเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินที่เหมาะสมในการทำเอ็นแคปซูลเลชัน (Encapsulation)
3. ศึกษาความคงตัวของสารสกัดจากผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน
4. ศึกษาลักษณะทางกายภาพของผลิตภัณฑ์ที่มีส่วนผสมของสารสกัดบีตาเลนจากผลผักปลัง และสารสกัดจากผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน
5. ศึกษาความคงตัวระหว่างผลิตภัณฑ์ที่มีส่วนผสมของสารสกัดจากผลผักปลัง และสารสกัดจากผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน

ขอบเขตการวิจัย

1. เตรียมผลผักปลัง และสกัดด้วยตัวทำละลายที่มีค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) 3-7
2. วิเคราะห์หาปริมาณบีตาเลน (Betain Content) ของสารสกัดผลผักปลัง
3. เตรียมสารสกัดผลผักปลังในรูปของเอ็นแคปซูลเลชัน โดยใช้เบต้าไซโคลเดกซ์ทริน
4. ศึกษาหาอัตราส่วนที่เหมาะสมระหว่างเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน และสารสกัดผลผักปลัง
5. ศึกษาความคงตัวของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน
6. เตรียมผลิตภัณฑ์สีทาเล็บที่มีส่วนผสมของสารสกัดจากผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน
7. ศึกษาความคงตัวของสีทาเล็บที่ได้

วิธีดำเนินการวิจัย

1. การสกัดผลผักปลัง

สกัดผลผักปลังสดด้วยน้ำปราศจากไอออนที่มีค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) 3, 4, 5, 6 และ 7 ในอัตราส่วนผลผักปลังต่อตัวทำละลายเท่ากับ 1 ต่อ 10 โดยน้ำหนัก บดในโกร่งเป็นเวลา 1 ชั่วโมง จากนั้นนำมากรองผ่านผ้าขาวบาง (ตัดแปลงจากทัตดาว และคณะ, 2555) เพื่อแยกกากและเนื้อออกจากสารสกัด นำสารสกัดที่ได้คำนวณหาปริมาณบีตาเลน โดยวิเคราะห์ผลจากปริมาณบีตาไซยานินที่ให้สีม่วงแดงซึ่งหาได้โดยใช้เครื่อง UV-Visible spectrophotometer และคำนวณตามสมการปริมาณบีตาไซยานิน (mg/g) = $(A \times DF \times MW \times 1000) / (\epsilon \times l)$ เพื่อเลือกตัวทำละลายที่เหมาะสมที่สุดในการสกัด

2. การเอ็นแคปซูลชัน

ผสมสารสกัดบีตาเลนจากผลผักปลังกับเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินอัตราส่วน 1:1, 1:2, 1:3 และ 1:4 โดยน้ำหนัก โดยละลายเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินในน้ำ 1:100 โดยน้ำหนักก่อน จากนั้นนำไปคนด้วยเครื่องกวนสารเป็นเวลา 8 ชั่วโมง และนำมาระเหยน้ำออกด้วยเครื่องระเหยสารแบบหมุน จากนั้นนำสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินที่ได้ มาวิเคราะห์ประสิทธิภาพการห่อหุ้ม คำนวณตามสมการ (%EE) = $((\text{Total Betalain} - \text{Total Betalain Free}) / \text{Total Betalain}) \times 100$ เพื่อหาอัตราส่วนที่เหมาะสมในการเตรียมสารสกัดผลผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลชัน

3. การทดสอบความคงตัวของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน

เก็บสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินที่อุณหภูมิ 4 และ 25 องศาเซลเซียส ที่สภาวะมืดและมีแสง เป็นระยะเวลา 5 สัปดาห์ (ตัดแปลงตามงานวิจัย K.K. WOO และคณะ) โดยทุกๆ สัปดาห์ทำการวัดสีด้วยเครื่องโครมามิเตอร์ (Chroma Meter) และหาปริมาณบีตาเลนได้จากการวัดค่าการดูดกลืนรังสีวิลิเบิลที่ 538 นาโนเมตรของบีตาไซยานินที่ให้สีแดง-ม่วง และคำนวณค่าตามวิธีของ Herbach และคณะ (2007)

4. การเตรียมสีทาเล็บ

นำสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินมาผสมลงในเบสสีทาเล็บแบบลอกออก (peel off nail polish) ซึ่งประกอบด้วย DI Water, Tween 20, Span 80, Polyethylene, Polyester-5, GMS และ Liquid germall plus โดยปริมาณสีที่ใช้ในสูตรคือ 1%(F1), 5%(F2), 10%(F3) และ 15%(F4) โดยน้ำหนัก

5. การทดสอบลักษณะทางกายภาพของสีทาเล็บ

นำสีทาเล็บมาวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพเบื้องต้น คือ สีและความหนืดของสีทาเล็บ, สีและลักษณะของฟิล์มหลังทาบนเล็บ เพื่อหาปริมาณสารสกัดผลึกปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินที่เหมาะสม

6. การทดสอบการใช้งานของสีทาเล็บ

นำสีทาเล็บ F3 ซึ่งมีสารสกัดผลึกปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทรินที่ 10% และสีทาเล็บ F5 ซึ่งมีสารสกัดผลึกปลั่ง 10% มาประเมิน ความหนืด ระยะเวลาในการแห้ง(Drying Time) และลักษณะของฟิล์มที่ได้เมื่อทาซ้ำแต่ละรอบ

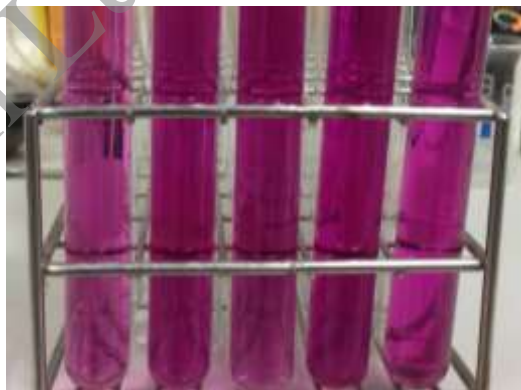
7. การศึกษาความคงตัวของสีทาเล็บ

ทดสอบความคงตัวของสีทาเล็บ F3 และ F5 โดยนำไปเก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 สัปดาห์ มาประเมินการเปลี่ยนแปลงของสี และ pH

ผลการวิจัย และอภิปรายผล

1. การสกัดผลึกปลั่ง

pH 3 pH 4 pH 5 pH 6 pH 7



ภาพที่ 1 สีของสารสกัดผลึกปลั่งที่มีค่า pH 3 , 4 , 5 , 6 และ 7

จากการสกัดผลึกปลั่งด้วยตัวทำละลายที่มีค่าความเป็นกรด-ด่างระหว่าง 3 , 4 , 5 , 6 และ 7 จากการมองเห็นด้วยตาเปล่าพบว่าที่ pH 3 และ pH 7 ได้สารสกัดเป็นสีม่วงแดงอ่อนกว่า pH 4-6 ดังภาพที่ 1 และจากการวิเคราะห์ปริมาณบีตาเลน พบว่าตัวทำละลายที่เหมาะสมในการสกัดสารสีม่วงแดงจากผลึกปลั่ง มีค่าความเป็นกรด-ด่างเท่ากับ 5 ซึ่งให้ปริมาณบีตาเลนมากที่สุดคือ 281.10 มก/100 กรัม (ตารางที่ 1)

ตารางที่ 1 ปริมาณบีตาเลนของสารสกัดผลผักปลัง

ตัวทำละลาย	ปริมาณบีตาเลน (มก /100 กรัม)
pH 3	145.81±0.02
pH 4	230.50±0.04
pH 5	281.80±0.04
pH 6	268.35±0.02
pH 7	195.16±0.02

2. การศึกษาอัตราส่วนที่เหมาะสมในการกักเก็บสารสกัดผักปลัง

นำสารสกัดผลผักปลังที่ได้มาเตรียมให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลเช็ช่น โดยใช้เบต้าไซโคล-เด็คซ์ทรินต่อสารสกัดผลผักปลัง อัตราส่วน 1:1, 2:1, 3:1 และ 4:1 พบว่าอัตราส่วน 1:1 ให้สีม่วงแดงเข้มที่สุดดังตารางที่ 2 รองลงมาคือ 2:1, 3:1 และ 4:1 ตามลำดับ จากการวิเคราะห์หาประสิทธิภาพการห่อหุ้ม (%EE) ทางสถิติพบว่า อัตราส่วนระหว่างเบต้าไซโคลเด็คซ์ทรินต่อสารสกัดผลผักปลัง 1:1 และ 2:1 มีค่าประสิทธิภาพการห่อหุ้ม (%EE) ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ถึงแม้ว่าอัตราส่วน 4:1 จะมีประสิทธิภาพห่อหุ้มสูงที่สุด แต่ให้สีที่จางที่สุด หากนำไปลงในสูตรเครื่องสำอางจะต้องใช้ในปริมาณมากจึงจะได้สีม่วงแดงที่เข้มเพียงพอ ดังนั้นอัตราส่วนของเบต้าไซโคลเด็คซ์ทรินต่อสารสกัดผลผักปลังที่เหมาะสมคือ 1:1 ในการนำไปใช้ในสูตรเครื่องสำอาง เพื่อให้มีสีเข้มสวยงาม

ตารางที่ 2 ลักษณะทางกายภาพ และประสิทธิภาพการกักเก็บ(%EE) สารสกัดผลผักปลังในเบต้าไซโคล-เด็คซ์ทริน

การประเมิน	อัตราส่วน			
	เบต้าไซโคลเด็คทรีนซ์ : สารสกัดผลผักปลัง			
	1:1	2:1	3:1	4:1
%EE	68.63 ± 2.46 ^b	69.10 ± 0.91 ^b	73.31 ± 1.30 ^a	75.92 ± 0.48 ^a
ลักษณะทางกายภาพ				

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่แตกต่างกันในแนวตั้ง แสดงถึงค่าเฉลี่ยที่แตกต่างทางสถิติ ($p < 0.05$)

























3. การศึกษาความคงตัวของสารสกัดผลฝักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน

เมื่อนำสารสกัดผลฝักปลั่งและสารสกัดผลฝักปลั่งที่กักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน มาทำการทดสอบความคงตัวโดยเก็บในที่มืดเทียบกับมีแสงตามธรรมชาติ ที่อุณหภูมิ 4 และ 25 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 สัปดาห์ โดยสังเกตสีด้วยตาเปล่า และวัดสีทุกสัปดาห์ และหาค่าปริมาณบีตาเลน



















3.1 ศึกษาการเปลี่ยนแปลงของสี

พบว่าเมื่อเก็บที่ 4 องศาเซลเซียส สีของสารสกัดผลฝักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน ไม่พบการเปลี่ยนแปลงตลอดการทดลอง แสดงดังภาพที่ 3 ในขณะที่สารสกัดผลฝักปลั่งกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินที่เก็บที่ 25 องศาเซลเซียส ทั้งในที่มืดและสว่าง มีการเปลี่ยนแปลงสีเพียงเล็กน้อยในสัปดาห์ที่ 4 ซึ่งแตกต่างจากสารสกัดผลฝักปลั่ง แสดงดังภาพที่ 2 พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงสีของสารสกัดผลฝักปลั่งมีสีอ่อนลงตั้งแต่สัปดาห์แรก และสัปดาห์ที่ 4 สีของสารสกัดผลฝักปลั่งที่เก็บที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส จากสีม่วงแดงเปลี่ยนเป็นสีม่วงอมน้ำตาล และที่เก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส เริ่มเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล และการเปลี่ยนแปลงของสีสารสกัดเร็วกว่าอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เนื่องจากสารสกัดผลฝักปลั่ง มีความคงตัวต่ำในอุณหภูมิสูง ส่วนในที่สว่างจะสังเกตเห็นว่าสารสกัดผลฝักปลั่งจางลงมากกว่าในที่มืดเล็กน้อย จากผลการทดลองจะเห็นว่าอุณหภูมิมีผลต่อความคงตัวของสีสารสกัดผลฝักปลั่งมากกว่าแสง ซึ่งสอดคล้องกับผลงานวิจัยของ Huang และ von Elbe (1987) กล่าวว่าไว้ว่า อุณหภูมิจะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของสีสารสกัดผลฝักปลั่งที่ให้สีม่วงแดงจางลง เกิดการสลายของบีตาไซยานิน เป็น Cyclo-dopa 5-o-glucoside และ Betalamic acid

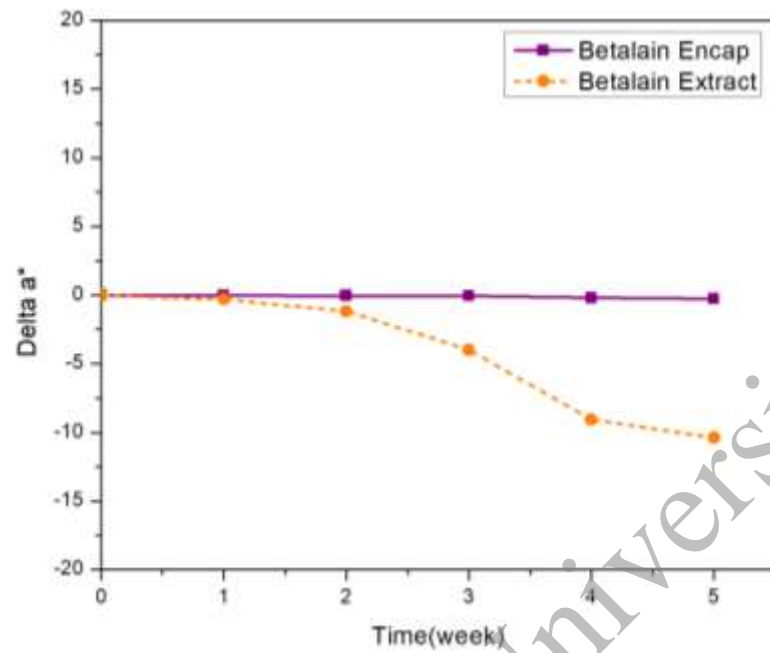
ภาพที่ 2 สีสารสกัดผลฝักปลั่ง เมื่อผ่านการทดสอบความคงตัว

Temp (°C)	Condition	Time (week)					
		0	1	2	3	4	5
4	Dark						
	Light						
25	Dark						
	Light						

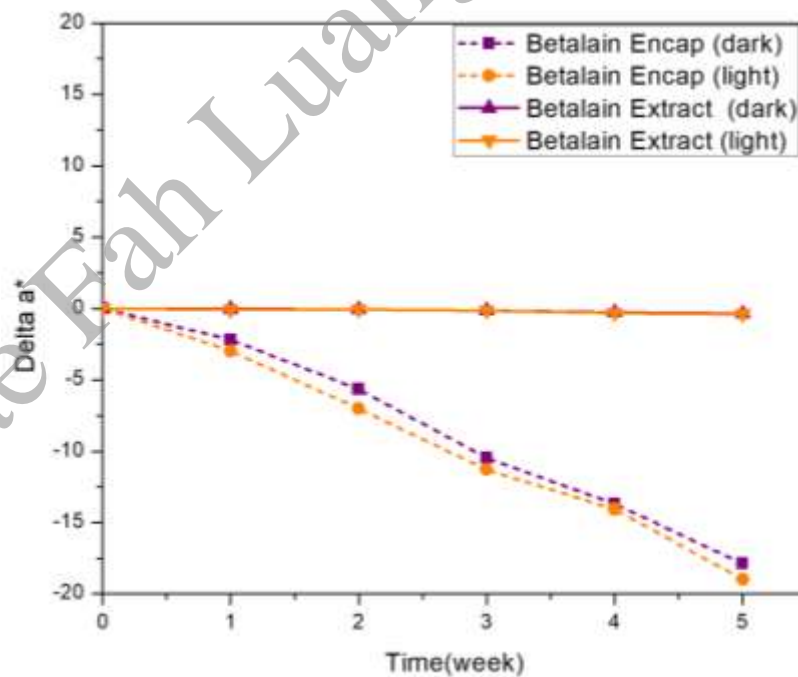
ภาพที่ 3 สีสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินเมื่อผ่านการทดสอบความคงตัว

Temp (°C)	Condition	Time (week)					
		0	1	2	3	4	5
4	Dark						
25	Dark						
	Light						

จากการวิเคราะห์สีของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทริน และสารสกัดผลผักปลังโดยใช้เครื่องวัดสี(Spectrophotometer) ระบบสีที่ใช้คือ L, a, b โดยค่า a^* คือ ค่าสีแดงและเขียว ถ้าค่า a^* เป็นบวกมากจะแสดงถึงสีแดงมาก และถ้าค่า a^* เป็นลบมากจะแสดงถึงสีเขียวมาก พบว่าตลอดการทดลอง 5 สัปดาห์ สารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินที่ 4 องศาเซลเซียส (ภาพที่ 4) มีการเปลี่ยนแปลงของค่า a^* เพียงเล็กน้อยคือ -0.28 ซึ่งแตกต่างจากสารสกัดผลผักปลังที่มีค่าการเปลี่ยนแปลงของค่า a^* ที่ลดลงมากถึง -10.38 และที่เก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส (ภาพที่ 5) การเปลี่ยนแปลงของค่า a^* ของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินที่มีมืดและสว่าง มีค่าลดลงเพียง -0.37 และ -0.39 ตามลำดับ ซึ่งต่างจากสารสกัดผลผักปลังที่มีค่าการเปลี่ยนแปลงของค่า a^* ที่มีมืดและสว่างลดลงมากถึง -17.88 และ -18.97 ซึ่งสอดคล้องกับการมองเห็นด้วยตาเปล่า



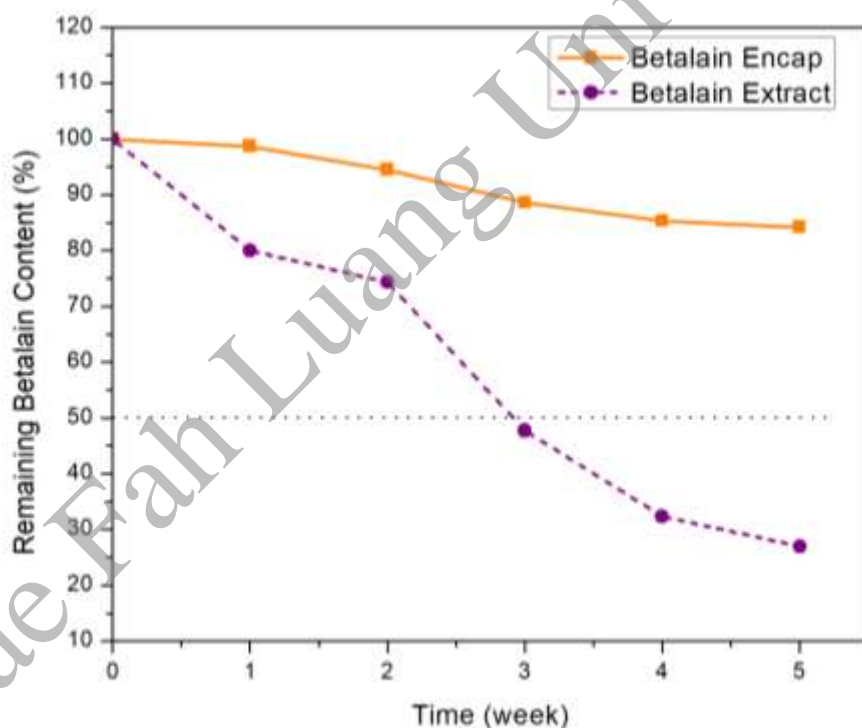
ภาพที่ 4 Δa^* ของสารสกัดผลฝักปลั่งที่กักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทริน และสารสกัดฝักปลั่งที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส



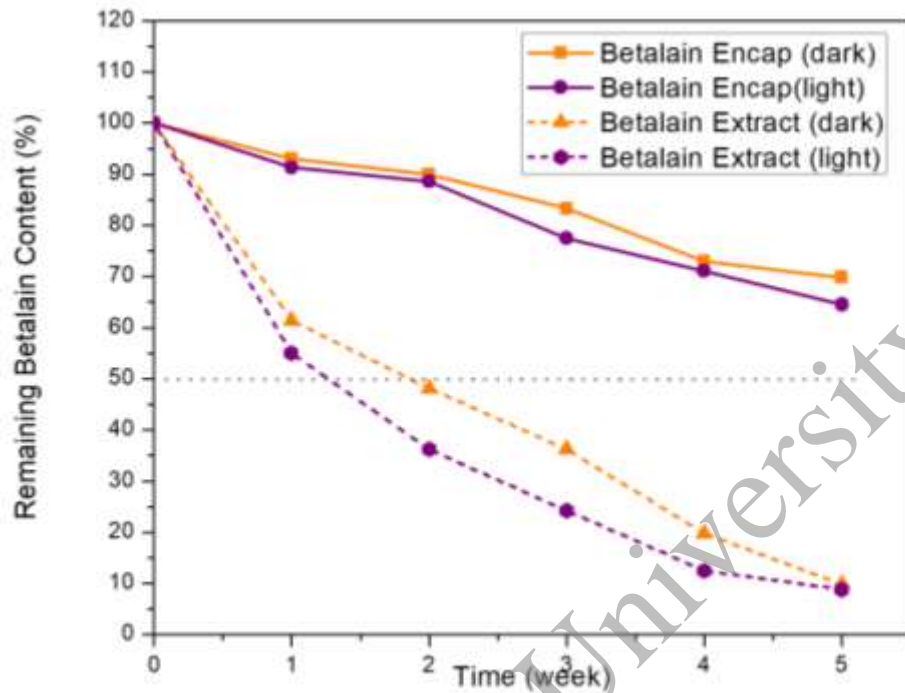
ภาพที่ 5 Δa^* ของสารสกัดผลฝักปลั่งที่กักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทริน และสารสกัดฝักปลั่งที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส

3.2 ความคงตัวของบีตาเลน

พบว่าเมื่อเวลาผ่านไปที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส (ภาพที่ 6) ปริมาณบีตาเลนของสารสกัดผลผักปลั่งลดลงครึ่งหนึ่ง(50%) เมื่อเวลาผ่านไปประมาณ 3 สัปดาห์ ซึ่งแตกต่างจากสารสกัดผลผักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินที่มีปริมาณบีตาเลนมากถึง 90% เมื่อเก็บไว้ในอุณหภูมิที่สูงขึ้น คือ 25 องศาเซลเซียส (ภาพที่ 7) พบว่าปริมาณบีตาเลนของสารสกัดผลผักปลั่งลดลงเหลือครึ่งหนึ่ง(50%) โดยใช้เวลาที่เร็วกว่าอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส คือเมื่อเวลาผ่านไปเพียง 1-2 สัปดาห์เท่านั้น ซึ่งแตกต่างจากสารสกัดผลผักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินที่เมื่อเวลาผ่านไป 2 สัปดาห์ พบว่าที่สภาวะที่มีมืดและสว่าง มีปริมาณบีตาเลนเหลือมากถึง 89.9% และ 88.6% ตามลำดับ จากผลการลดลงของปริมาณบีตาเลน แสดงให้เห็นว่าสารสกัดผลผักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทรินมีความคงตัวมากกว่าสารสกัดผลผักปลั่ง ซึ่งสอดคล้องกับผลของสี



ภาพที่ 6 ความคงตัวปริมาณบีตาเลนของสารสกัดผลผักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ทริน และสารสกัดจากผักปลั่ง ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส



ภาพที่ 7 ความคงตัวปริมาณบีตาเลนของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน และสารสกัดจากผักปลัง ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส











4 การประยุกต์ใช้สารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินในสีทาเล็บ

4.1 การเตรียมสีทาเล็บแบบลอกออกได้

นำสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินมาผสมลงในเบสสีทาเล็บแบบลอกออก (peel off nail polish) โดยปริมาณสีที่ใช้ในสูตรคือ 1%(F1), 5%(F2), 10%(F3) และ 15%(F4) โดยน้ำหนัก นำมาวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพเบื้องต้น คือ สีและความหนืดของผลิตภัณฑ์ และ สีและลักษณะของฟิล์มหลังทาบนเล็บ ดังภาพที่ 8 พบว่ามีสี และความหนืดของผลิตภัณฑ์เพิ่มขึ้น เมื่อปริมาณของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินมากขึ้น เนื่องจากเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินซึ่งมีผลทำให้ความหนืดของสูตรเพิ่มขึ้น จากนั้นนำสีทาเล็บที่ความเข้มข้นต่างๆ ทาลงบนเล็บพบว่าสีทาเล็บ F1 และ F2 ให้สีที่จางเกินไปไม่สามารถมองเห็นการเปลี่ยนแปลงของสีบนเล็บได้ ในขณะที่ F3 และ F4 พบว่ามีสีแดงอมม่วงที่เข้มข้น โดย F4 ให้สีที่เข้มที่สุด แต่ให้ฟิล์มที่มีความนุ่ม และแห้งช้า เนื่องจากการละลายของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน จะต้องใช้ Propylene Glycol ในการละลายในอัตราส่วน 1:1 ดังนั้นเลือกปริมาณสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินที่ 10% (F3) เนื่องจากให้สี

ม่วงแดง และให้ฟิล์มที่ตีเมื่อทาลงบนเล็บ จากนั้นนำไปทดสอบการใช้งาน และความคงตัวเทียบกับ สีทาเล็บที่มีสารสกัดผลผักปลัง 10% (F5)

ภาพที่ 8 ลักษณะทางกายภาพของสีทาเล็บ

สูตร	F1	F2	F3	F4
สีทาเล็บ				
สีบนเล็บ				
ความหนืด				

4.2. การทดสอบการใช้งานของสีทาเล็บ

นำสีทาเล็บ F3 ซึ่งมีสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ตรินที่ 10% และสีทาเล็บ F5 ซึ่งมีสารสกัดผลผักปลัง 10% มาศึกษาลักษณะทางกายภาพ คือ ความหนืด ระยะเวลาในการแห้ง(Drying Time) และลักษณะของฟิล์มที่ได้

4.2.1 ความหนืด

ความหนืดของสีทาเล็บ F3 มีมากกว่า F5 จึงทำให้ควบคุมการทาได้ง่าย และเหมาะแก่การใช้งานมากกว่าสีทาเล็บ F5

F3 F5



ภาพที่ 9 ความหนืดของ F3 และ F5

4.2.2 เวลาในการแห้ง (Drying Time)

โดยทาสีทาเล็บ F3, F5 และ สีทาเล็บแบบลอกออกได้ในห้องทดลองบนเล็บ (MINISO Water Base Nail Polish) แล้วจับเวลาที่ฟิล์มแห้งพบว่าสีทาเล็บ F3, F5 และสีทาเล็บในห้องทดลองใช้เวลาในการแห้ง 2.20, 2.45 และ 2.40 นาที ตามลำดับ ซึ่งจัดว่าสีทาเล็บ F3 และ F5 มีระยะเวลาในการแห้งที่ใกล้เคียงกับสีทาเล็บแบบลอกออกได้ในห้องทดลอง

4.2.3 ลักษณะของฟิล์ม

เล็บที่ทาสีทาเล็บ F3 มีสีชมพูเข้มกว่าสีทาเล็บ F5 (ภาพที่ 10) และเมื่อทาจำนวนรอบที่มากขึ้น เล็บที่ทาสีทาเล็บ F3 และ F5 มีสีที่เข้มขึ้น โดยสีทาเล็บ F3 มีสีเข้มขึ้นมาก ซึ่งแตกต่างจากสีทาเล็บ F5 ที่ต้องทาสีทาเล็บซ้ำมากถึง 5 รอบ เพื่อให้ได้ความเข้มสีที่พอใจ ซึ่งโดยทั่วไปการทาเล็บจะทาเพียง 1-2 รอบเท่านั้น ดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่าสีทาเล็บ F3 ดีกว่า F5 เพราะทาเล็บเพียง 1-2 ครั้ง ก็ให้สีที่เข้มเพียงพอ ดังนั้นนอกจากความคงตัวแล้ว ความเข้มของสีสารสกัดผลฝักปลั่งที่ ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเดกซ์ทริน เหมาะแก่การนำไปใช้งานมากกว่าใช้สารสกัด

ภาพที่ 10 ลักษณะของสีฟิล์มบนเล็บ เมื่อทาซ้ำแต่ละรอบ

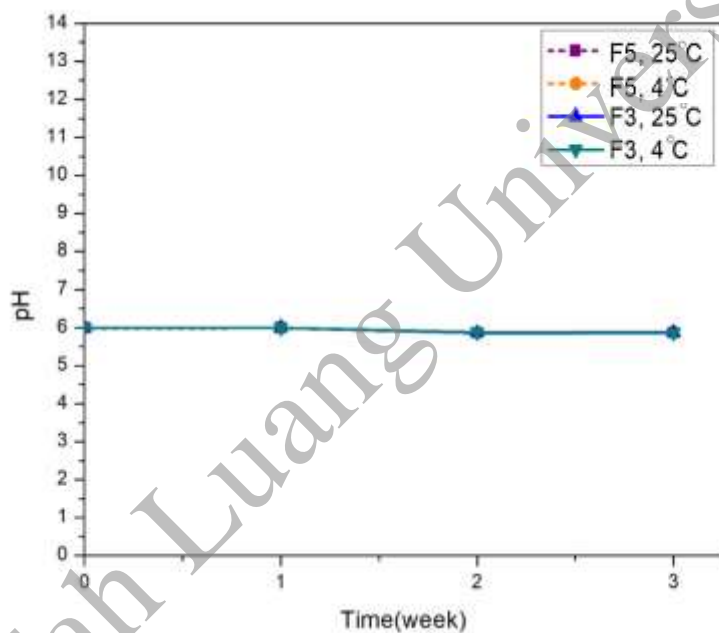
สูตร	จำนวนการทา (รอบ)					
	0	1	2	3	4	5
F3						
F5						

4.3 การศึกษาความคงตัวของสีทาเล็บ

จากการทดสอบความคงตัวของสีทาเล็บ F3 และ F5 โดยนำไปเก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 สัปดาห์ โดยวัด pH สังเกตการเปลี่ยนแปลงของสี และวัดสีทุกๆสัปดาห์

4.3.1. ความเป็นกรด-ด่าง (pH)

พบว่า ค่าความเป็นกรด-ด่างของสีทาเล็บทั้งสองไม่มีการเปลี่ยนแปลง และค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) อยู่ในช่วงกรดอ่อน 5.86-6.00 (ภาพที่ 11) ซึ่งเป็นค่าที่ยอมรับได้ เนื่องจากมี pH ใกล้เคียงกับผิว

















ภาพที่ 11 ค่าความเป็นกรด-ด่างของสีทาเล็บ F3 และ F5 ระหว่างการทดสอบความคงตัว

4.3.2 ศึกษาการเปลี่ยนแปลงของสีทาเล็บ F3 และ F5 เมื่อผ่านการทดสอบความคงตัว

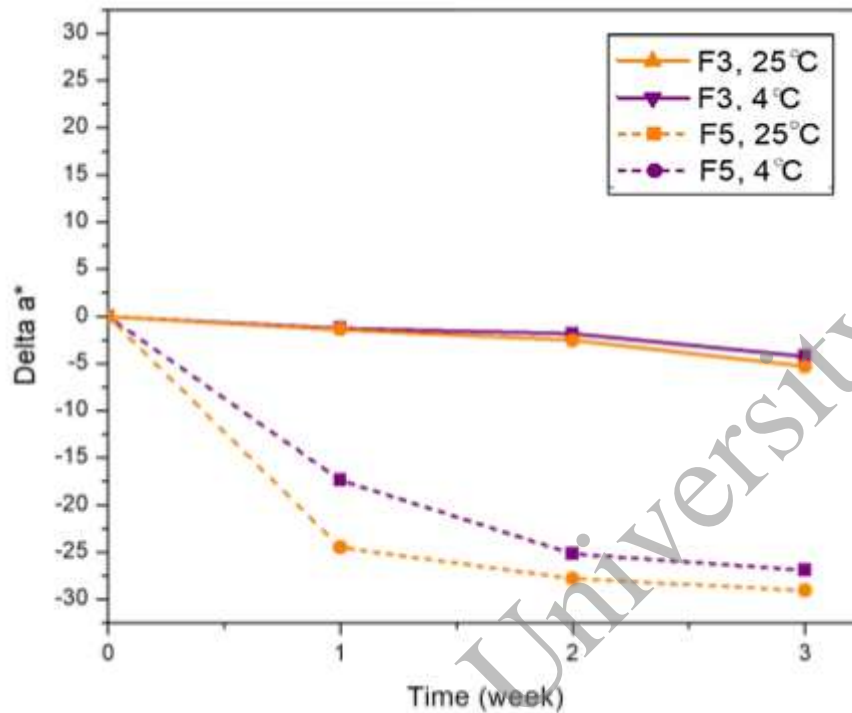
จากการสังเกตการเปลี่ยนแปลงของสีทุกๆสัปดาห์ แสดงดังภาพที่ 12 พบว่า เมื่อเก็บที่ 4 องศาเซลเซียส สีของสีทาเล็บ F3 ไม่มีการเปลี่ยนแปลงสีตลอดการทดลอง ส่วนที่เก็บที่ 25 องศาเซลเซียส มีการเปลี่ยนแปลงสีเพียงเล็กน้อยในสัปดาห์ที่ 3 ซึ่งแตกต่างจากสีทาเล็บ F5 ทั้งที่เก็บในอุณหภูมิ 25 และ 4 องศาเซลเซียส สีทาเล็บเปลี่ยนจากสีม่วงแดงเปลี่ยนเป็นสีม่วงอมน้ำตาล ตั้งแต่สัปดาห์แรก จึงสรุปได้ว่าสีทาเล็บ F3 ซึ่งใช้สารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บ ในเบต้าไซโคล-เด็กซ์ทริน มีความคงตัวที่มากกว่าสีทาเล็บ F5 ซึ่งใช้สารสกัดผลผักปลัง

ภาพที่ 12 สีของสีทาเล็บ F3 และ F5 เมื่อผ่านการทดสอบความคงตัว

Formula	Temp. (°C)	Time(week)			
		0	1	2	3
F3	4				
	25				
F5	4				
	25				

4.3.3. วัดสี

จากการวิเคราะห์สีของสีทาเล็บ F3 และ F5 โดยใช้เครื่องวัดสี(Spectrophotometer) ระบบสีที่ใช้คือ L, a, b เมื่อวิเคราะห์จากการเปลี่ยนแปลงค่า a^* ของสีทาเล็บ F3 และ F5 ที่อุณหภูมิที่ 4 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิที่ 25 องศาเซลเซียส (ภาพที่ 13) พบว่าทั้ง 2 สูตร มีค่าการเปลี่ยนแปลง a^* ที่ลดลงมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของสีแดงที่อ่อนลง โดยการเปลี่ยนแปลงค่า a^* การเก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส มีค่ามากกว่าการเก็บที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส โดยการเปลี่ยนแปลงค่า a^* สัปดาห์ที่ 3 ของสีทาเล็บ F3 เท่ากับ -5.32 ซึ่งแตกต่างจากสีทาเล็บ F5 ที่มีค่าการเปลี่ยนแปลงของค่า a^* ลดลงมากถึง -29.06 ซึ่งผลที่ได้สอดคล้องกับการสังเกตด้วยตาเปล่า คือ สีทาเล็บ F3 ตลอดการทดลองไม่พบการเปลี่ยนแปลง มีเพียงสัปดาห์ที่ 3 ที่เก็บที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส มีสีที่จางลงเล็กน้อยและสีของสีทาเล็บ F5 เปลี่ยนจากสีม่วงแดงเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล



ภาพที่ 13 Δa^* ของสีทาเล็บที่อุณหภูมิ 25 และ 4 องศาเซลเซียส

ดังนั้น จึงสามารถสรุปได้ว่า F3 ที่มีสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน ที่อุณหภูมิ 4 และ 25 องศาเซลเซียส มีความคงตัวดีกว่า F5 ที่มีสารสกัดผลผักปลัง เป็นการแสดงให้เห็นว่าการเตรียมสารสกัดผลผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลเลชัน สามารถนำมาประยุกต์ใช้ในสีทาเล็บได้ดีกว่า

สรุปการวิจัย

การสกัดผักปลังด้วยตัวทำละลายที่มีค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) 5 ได้สารสกัดสีม่วงแดงที่เข้มที่สุด และมีปริมาณบีตาเลนเท่ากับ 281.80 mg/100g เมื่อนำมากักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน ในอัตราส่วน 1:1, 2:1, 3:1 และ 4:1 พบว่าอัตราส่วน 1:1 มีสีเข้มสวยงามที่สุดในการนำมาใช้ลงในสูตรเครื่องสำอาง เมื่อศึกษาความคงตัวของสารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน โดยเก็บที่อุณหภูมิ 4 และ 25 องศาเซลเซียส ในสภาวะมืด และสว่าง เป็นระยะเวลา 5 สัปดาห์ โดยสังเกตการเปลี่ยนแปลงทุกๆ สัปดาห์ พบว่าค่าสีของสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินมีความคงตัวมากกว่าสารสกัดผลผักปลัง และเมื่อผ่านไป 2 สัปดาห์ สารสกัดผลผักปลังมีปริมาณบีตาเลนลดลงเหลือเพียง 50% ในขณะที่สารสกัดผลผักปลังที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินที่มีปริมาณบีตาเลนเหลือมากถึง 90% การเตรียมสารสกัดผลผักปลังให้อยู่ในรูปของเอ็นแคปซูลเลชัน โดยใช้เบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน สามารถช่วยเพิ่มความคงตัวต่อ เช่น อุณหภูมิ และแสงได้ดีขึ้น

จากการนำสารสกัดผลฝักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตริน ไปประยุกต์ใช้ในผลิตภัณฑ์สีทาเล็บสูตรน้ำแบบลอกออกได้ (peel off nail lacquer) พบว่าสารสกัดผลฝักปลั่งที่ถูกกักเก็บในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินที่เหมาะสมใช้ในสูตรคือ 10% w/w (F3) ให้สีและฟิล์มที่ทาบนเล็บดีที่สุด และเมื่อนำสีทาเล็บ F3 และสีทาเล็บ F5 ที่มีสารสกัดผลฝักปลั่ง 10% มาทำการวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพพบว่าสีทาเล็บ F3 มีความหนืดและเมื่อทาลงบนเล็บให้ฟิล์มที่หนา ให้สีที่น่าพึงพอใจและเข้มกว่าสีทาเล็บ F5 จากการทดสอบความคงตัวโดยการวัดสีพบว่าสีทาเล็บ F3 มีค่าการเปลี่ยนแปลงของค่าสีน้อยกว่า F5 แสดงให้เห็นว่าการกักเก็บสารสกัดบีตาเลนในเบต้าไซโคลเด็กซ์ตรินทำให้มีความคงตัวมากขึ้น และสามารถนำมาทำเป็นสีเติมแต่งในผลิตภัณฑ์สีทาเล็บแบบลอกออกได้

ข้อเสนอแนะ

ควรศึกษาชนิดของสารห่อหุ้มอื่นๆเพิ่มเติม ที่จะนำมาทำเป็นแคปซูลลดชั้นสารสกัดฝักปลั่ง

รายการอ้างอิง

ชนิดา ฉันทวนิชย์ และฉัตรฐาวุฒิ จิตติปราโมทย์. (2558). การวิจัยและพัฒนาผลิตภัณฑ์เคลือบเล็บชนิดลอกออกได้. มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง, เชียงราย.

ทัตดาว ภาษีผล, เขาวมาลัย รักษาเคน และ สุดารัตน์ นามโฮง. (2555). การสกัดบีตาเลนจากผลฝักปลั่ง. วารสารวิทยาศาสตร์เกษตร, 43(3), 368-371

Herbach, K., Maier, C., Stintzing FC & Carle, R. (2007). Effects of processing and storage on juice colour and betacyanin stability of purple pitaya (*Hylocereus polyrhizus*) juice. *Eur Food Res Technol*, 224, 649-658.

Huang, S.A., & Von Elbe, J.H., (1987). Effect of pH on the Degradation and Regeneration of Betanine, *Journal of Food Science*, 52, 1689-1693.

Woo, K. K., F. H. Ngou, L. S. Ngo, W. K. Soong, & P. Y. Tang. (2011). Stability of Betalain Pigment from Red Dragon Fruit (*Hylocereus polyrhizus*), *American Journal of Food Technology*, 6, 140-148.