

บทที่ 3

วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการ

3.1 สารเคมี

3.1.1 สารเคมีสำหรับเตรียมน้ำยาหั่นธรรมชาติอิพอกไซด์

- น้ำยาหั่นชนิดแอมโมเนียสูง (HA Latex, บริษัท ไทยรับเบอร์แล็คซ์กรุ๊ป จำกัด)
- ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์, H_2O_2 (50%, Commercial Grade, Peroxythai)
- กรดฟอร์มิก, CHOOH (98-100%, Merck)
- เมทานอล, CH_3OH (99.9%, Lab-Scan)
- Teric N30

3.1.2 สารเคมีสำหรับเตรียมการยาหั่น

- โปแลตสเซี่ยมไฮดรอกไซด์, KOH (85%, A.R.Grade, Lab-Scan)
- ซิงค์ออกไซด์, ZnO (50%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- กำมะถัน, S (50%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- แซคคิลิซ์, ZDEC (50%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- วิงสเตีย แอล (50%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- ไทดานาโน่ไฮดรอกไซด์, TiO_2 (50%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- Potassium oleate (10%, Lucky Four Co.,Ltd.)
- Carboxylmethylcellulose Sodium salt, CMC
(1,500-4,500 mPa.s, Fluka)
- Salicylic acid

3.1.3 สารเคมีสำหรับเตรียมสารเพิ่มการยึดติด

- สารเพิ่มการยึดติดตามขอบเขตการวิจัย

1. แป้งข้าวเหนียว (ชนิดไม่น้ำ ตราช้างทะเล)

2. คิวมาโนน อินเด็น เรซิน (Coumarone indene resin)

- สารเพิ่มการยึดติดนอกขอบเขตการวิจัย

1. Petroleum resin

2. Terpene phenolic resin

3. ชัน (Dammar)

- โกลูอีน (99.5%, A.R.Grade, Lab-Scan)

- กรดโอลิอิก

- พอลิไวนิลแอลกอฮอล์ (Polyvinyl alcohol, PVA)

3.2 อุปกรณ์

3.2.1 ปฏิกรณ์ (Reactor) เป็นอุปกรณ์ที่ใช้ในการเตรียมน้ำยาางธรรมชาติอีพอก-ไซด์ แสดงดังภาพประกอบที่ 23 ประกอบด้วย

- ขวดแก้วขนาดความจุ 5 ลิตร สำหรับทำปฏิกริยา

- ชุดใบพัดกวนต่อเข้ากับมอเตอร์

- อ่างน้ำร้อน (Water bath) สำหรับความคุณอุณหภูมิ สามารถปรับอุณหภูมิในอ่าง

น้ำได้สูงสุด 110 องศาเซลเซียส



ภาพประกอบที่ 23 แสดงชุดอุปกรณ์สำหรับเตรียมน้ำยาางธรรมชาติอีพอกไซด์

3.2.2 เครื่องฟูเรียร์ทรายสฟอร์มอินฟราเรดสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (Fourier Transform Infrared spectrophotometer, FT-IR)

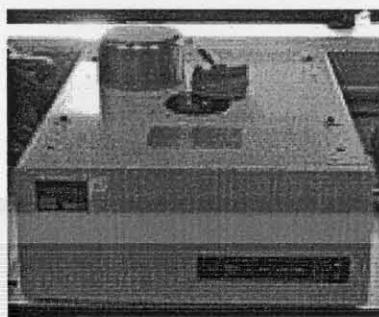
ใช้ห้อง Bruker รุ่น EQUINOX55 ใช้ศึกษาโครงสร้างทางเคมีของสาร โดยอาศัยรังสีแม่เหล็กไฟฟ้าในช่วงอินฟราเรดที่ความยาวคลื่น 0.8-200 ไมโครเมตร หรือรังสีที่มีเลขคลื่น $12,500-50 \text{ cm}^{-1}$ ลักษณะของเครื่องแสดงดังภาพประกอบที่ 24



ภาพประกอบที่ 24 แสดงเครื่องฟูเรียร์ทรายสฟอร์มอินฟราเรดสเปกโตรโฟโตมิเตอร์

3.2.3 เครื่องดิฟเฟอร์เรนเชียลสแกนนิ่งแคลอริมิเตอร์ (Differential Scanning Calorimeter, DSC)

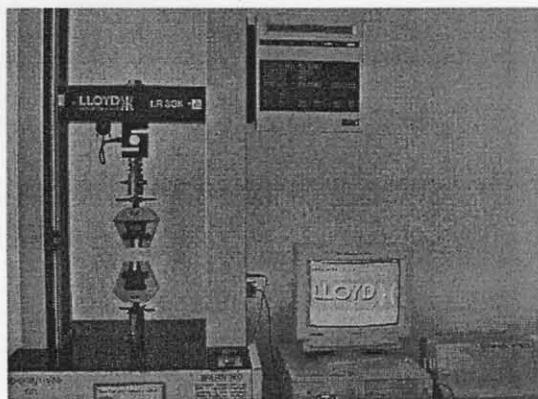
ใช้ศึกษามนบุตด้านความร้อนของสาร ซึ่งสามารถดูอุณหภูมิให้ต่ำลง เพื่อหาค่าอุณหภูมิกลายแก้ว (Glass transition temperature, Tg) โดยใช้ไนโตรเจนเหลว ลักษณะของเครื่องแสดงดังภาพประกอบที่ 25



ภาพประกอบที่ 25 แสดงเครื่องดิฟเฟอร์เรนเชียลสแกนนิ่งแคลอริมิเตอร์

3.2.4 เครื่องทดสอบสมบัติค้านการดึง (Universal testing machine)

ยี่ห้อ LLOYD รุ่น LR 30 K หัวจับทดสอบแรงดึงแบบ Parallel wedge grip TG.28 (30 KN) ลักษณะของเครื่องแสดงดังภาพประกอบที่ 26



ภาพประกอบที่ 26 แสดงเครื่องทดสอบสมบัติค้านการดึง

3.2.5 ตู้อบอากาศร้อน (Hot air oven)

ยี่ห้อ EYELA รุ่น NDO-600 N สามารถปรับอุณหภูมิการใช้งานได้สูงสุด 250 องศาเซลเซียส

3.2.6 เครื่องชั่งไฟฟ้า (Electrical balance)

ยี่ห้อ METTLER รุ่น TOLEDO ชั่งได้ละเอียด 0.01 กรัม สามารถรับน้ำหนักได้สูงสุด 5,000 กรัม

3.2.7 เครื่องวัดความหนืด อาร์ วี บрукฟิลด์ (RV Brook-field viscometer)

รุ่น LVT สามารถใช้ความเร็วในการหมุนได้สูงสุดที่ 60 รอบต่อนาที ลักษณะของเครื่องแสดงดังภาพประกอบที่ 27



ภาพประกอบที่ 27 แสดงเครื่องวัดความหนืด อาร์ วี บрукฟิลด์

3.2.8 เครื่องหมุนเหวี่ยงแบบควบคุมอุณหภูมิ (Centrifuging refrigerated)

ยี่ห้อ SORVALL รุ่น RC 5B plus สามารถปรับอุณหภูมิการใช้งานได้ในช่วง -20 ถึง 40 องศาเซลเซียส ความเร็วรอบในการหมุนสูงสุดที่ 25,000 รอบต่อนาที ลักษณะของเครื่องแสดงดังภาพประกอบที่ 28



ภาพประกอบที่ 28 แสดงเครื่องหมุนเหวี่ยง

3.2.9 เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง (pH-meter)

ยี่ห้อ ORION รุ่น 420A

3.3 วิธีการวิจัย

3.3.1 การเตรียมน้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์จากปฏิกิริยาอีพอกซิเดชัน [10]

การเตรียมน้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์ โดยใช้สารเคมีตามอัตราส่วนที่แสดงดังตาราง ที่ 8 นำน้ำยางข้นชนิดแอมโมเนียสูงมาเจือจางปริมาณเนื้อยางแห้ง (Dry Rubber Content, DRC) เป็น 20 % โดยนำหนัก แล้วเติมลงในปฏิกิริยาน้ำที่มีเครื่องกวน ปรับอุณหภูมิให้ได้ 50 องศาเซลเซียส แล้วเติมสนับเขียว N30 เข้มข้น 10% โดยนำหนัก เพื่อป้องกันไม่ให้น้ำยางจับตัว กวนให้เข้ากันประมาณ 20 นาที เดิมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์และกรดฟอร์มิกแล้วปล่อยให้เกิดปฏิกิริยา 9 ชั่วโมง เก็บตัวอย่างประมาณ 10 มิลลิลิตร เพื่อวิเคราะห์หาปริมาณหนี้อีพอกไซด์ด้วยเครื่องอินฟราเรด スペกโตร โฟโตมิเตอร์ (FT-IR) และค่าอุณหภูมิกล้ายแก้วด้วยเครื่องดิฟเพอร์เรนเซียล สแกนนิ่ง แคลอริมิเตอร์ โดยนำตัวอย่างที่ได้ไปจับตัวด้วยเมทานอล รีดให้เป็นแผ่นบางๆ ล้างด้วยน้ำ พลายน้ำ ครั้ง หลังจากนั้นนำไปอบในตู้อบที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 36 ชั่วโมง

นำน้ำยาหางธรรมชาติอีพอกไซด์ที่ได้ไปปั๊นโดยเครื่องหมุนเหวี่งที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส ความเร็ว 7,000 - 8,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 15 นาทีเพื่อปรับค่า DRC ให้เป็น 60% โดยนำหนักก้อนที่จะนำไปทำการ

ตารางที่ 8 แสดงอัตราส่วนของสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง [10]

สารเคมี	ปริมาณที่ใช้ (กรัม)
Latex, dry weight	115.6
Hydrogen peroxide	797
Formic acid	174
Teric N30	50

3.3.2 การวิเคราะห์สมบัติของน้ำยาหางธรรมชาติอีพอกไซด์

3.3.2.1 การวิเคราะห์ปริมาณหมู่อีพอกไซด์

นำตัวอย่างน้ำยาหางธรรมชาติอีพอกไซด์ที่แห้งประมาณ 2 กรัม มาตัดเป็นชิ้นเล็กๆ แล้วละลายในคลอร์ฟอร์มในหลอดทดลองขนาดกลาง ตั้งทิ้งไว้ประมาณ 1 คืน หรือจนยางเกิดลักษณะเจล หลังจากนั้นนำเจลที่ได้ไปทาเป็นแผ่นพิล์มนบางๆบนเซลล์โพแทสเซียมไบร์โนลด์ (KBr) นำไปอบที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส จนกระทั่งตัวทำละลายระเหยหมด จึงนำไปวิเคราะห์หาปริมาณหมู่อีพอกไซด์ด้วยเทคนิคอินฟราเรดสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (FT-IR) และเทคนิคแมกนีติกเรโซแนนซ์สเปกโตรสโคปี (^1H-NMR)

3.3.2.2 การวิเคราะห์สมบัติเชิงความร้อน

นำตัวอย่างน้ำยาหางธรรมชาติอีพอกไซด์ที่แห้งแล้วประมาณ 10 มิลลิกรัม บรรจุลงในเซลล์อุ่นนีบิน แล้วนำไปวัดในตัวแทน่ง่วงเซลล์ของเครื่องดิฟเฟอร์เรนเซียลสแกนนิ่งแคลอริมิเตอร์ (DSC) ทำการทดลองภายใต้สภาวะบรรยายในไตรเจน โดยใช้ไนโตรเจนเหลวเป็นสารหล่อเย็น เพื่อคงอุณหภูมิของตัวอย่างคงจนมีอุณหภูมิต่ำกว่าค่าอุณหภูมิกล้าญเก้าวของยางธรรมชาติ คงที่ที่อุณหภูมนี้ไว้ 10 นาที ให้ความร้อนแก่ตัวอย่างยางด้วยอัตราคงที่ 10 องศาเซลเซียสต่อนาที บันทึกค่าอุณหภูมิกล้าญเก้าวของยางตัวอย่างที่ได้

3.3.3 การเตรียมสารเคมีสำหรับการ

วิงสเตช์ แอล 50% โดยน้ำหนัก (สารป้องกันการเสื่อมสภาพ)

ไททาเนียมไคอออกไซด์ 50% โดยน้ำหนัก (สารให้สีขาว)

ซิงค์ไอกไซด์ 50% โดยน้ำหนัก (สารกระตุ้น)

แซคคิอีซ์ 50% โดยน้ำหนัก (สารเร่งปฏิกิริยาให้ขยับคงรูป)

กำมะถัน 50% โดยน้ำหนัก (สารทำให้ขยับคงรูป)

สารเคมีที่ใช้ผสมกับการขยำจะใช้ในรูปของดิสเพลสัน โดยสารเคมีที่ใช้ 50 กรัมต่อน้ำ 48 กรัมต่อสารช่วยในการกระจาย 2 กรัม นำไปปั่นด้วยด้วยเครื่องบดอลมิลเป็นเวลา 48 ชั่วโมง ยกเว้น กำมะถันที่ต้องบดย่อยเป็นเวลา 72 ชั่วโมง

3.3.4 การเตรียมสารเพิ่มการยึดติด

1. แป้งข้าวเหนียวเจลลาราตีไนซ์

เตรียมแป้งข้าวเหนียวเจลลาราตีไนซ์ 5, 10 และ 15% โดยน้ำหนัก ตัวอย่างการเตรียม แป้งข้าวเหนียวเจลลาราตีไนซ์ 5% โดยน้ำหนัก ผสมแป้งข้าวเหนียว 5 กรัม กับน้ำกลั่น 95 กรัม ใน บีกเกอร์ ผสมผสานบนเครื่องให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที

2. คิวมาโน้มลัชัน (Coumarone emulsion) (ข้อแนะนำโดย รศ. ดร. เจริญ นาคร สรรค์)

เตรียมในรูปอิมลัชันแสดงดังภาพประกอบที่ 29 โดยประกอบด้วย 4 ขั้นตอนคือ ขั้นตอนที่ 1

ละลายคิวมาโน อินเดียน เรชินปริมาณ 40 กรัม ในโถถืออีน 43 กรัม ที่อุณหภูมิห้อง ถุงในอ่างน้ำร้อนที่ 75 องศาเซลเซียส 25 นาที เติมกรดไฮเดอิก 1.4 กรัม โดยการตลดเวลาจะได้สารเคมีส่วนที่ 1 มีสีน้ำตาลใสและเหลว

ขั้นตอนที่ 2

ละลายโพปแตสเซียมไครอออกไซด์ปริมาณ 0.34 กรัม ในน้ำปริมาณ 1.02 กรัม แล้ว กวนให้เข้ากันจะได้สารเคมีส่วนที่ 2

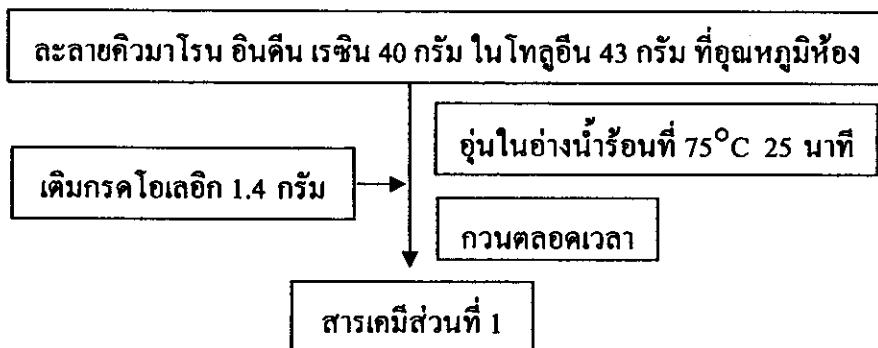
ขั้นตอนที่ 3

ละลายพอลีไวนิลแอลกอฮอล์ (MW 93,000 g/mole) ปริมาณ 12 กรัม ในน้ำ ปริมาณ 86 กรัม ให้ความร้อนแล้วกวนให้เข้ากันจนละลายจะได้สารเคมีส่วนที่ 3

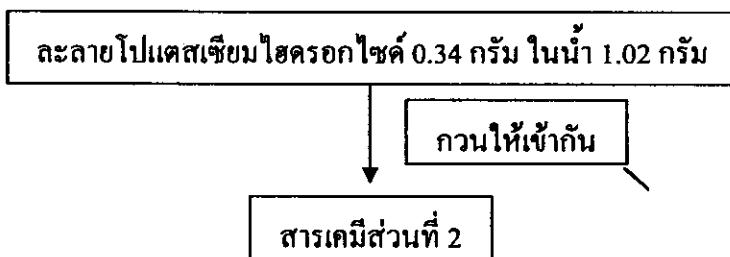
ขั้นตอนที่ 4

เตรียมสารเพิ่มการยึดติดในรูปอิมลัชันที่ 75 องศาเซลเซียส โดยนำสารเคมีส่วนที่ 2 หยดผสมกับสารเคมีส่วนที่ 1 อย่างช้าๆ สารที่ได้จะเริ่มขึ้นชั้น ระหว่างผสานต้องกวนอย่างแรง ตลอดเวลา หลังจากนั้นผสานสารเคมีส่วนที่ 3 จะได้คิวมาโน้มลัชัน

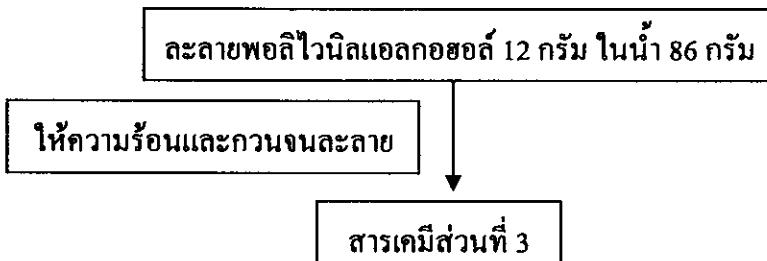
ขั้นตอนที่ 1



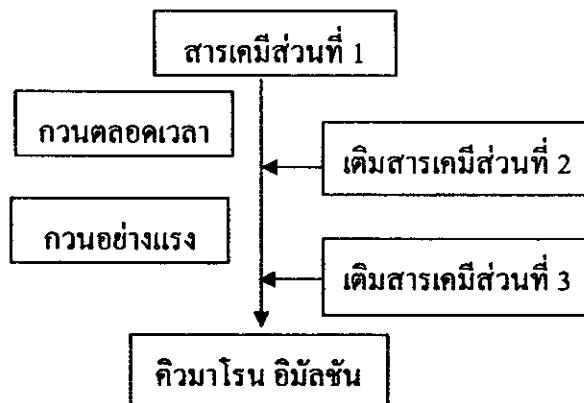
ขั้นตอนที่ 2



ขั้นตอนที่ 3



ขั้นตอนที่ 4



3. ปิโตรเลียมและเทอร์พีนฟีโนลิกอิมัลชัน (Petroleum and Terpene phenolic emulsion) เตรียมในรูปอิมัลชัน โดยใช้วิธีการเข็นเดียวกับการเตรียมคิวมาโรนอิมัลชัน

4. ชัน (Dammar) นำไปบดย่อยด้วยเครื่อง Ball mills เป็นเวลา 48 ชั่วโมงและผสมตามปริมาณที่กำหนด

3.3.5 การเตรียมกาวยาง

ในส่วนการศึกษาเบื้องต้นได้ใช้กาวยางธรรมชาติอีพอกไซด์สูตรพื้นฐานตามสูตรห้องอิงการผลิตกาวยางจากน้ำยางเพื่อใช้ในงานทั่วไป [18] แสดงดังตารางที่ 9 โดยเลือกใช้เปอร์เซนต์ไมโลอีพอกไซด์ของน้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์ที่เหมาะสมเพื่อใช้เป็นสารตั้งต้นสำหรับเตรียมกาวยางธรรมชาติอีพอกไซด์ และทำการศึกษาปริมาณของสารเพิ่มการขึ้นตัวที่มีผลต่อสมบัติของการจาก้น้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์ เมื่อได้สัดส่วนของสารเพิ่มการขึ้นตัวที่เหมาะสมได้มีการปรับปรุงกาวยางสูตรพื้นฐาน โดยใช้ชื่อวากาวยางธรรมชาติ อีพอกไซด์สูตรปรับปรุงแสดงดังตารางที่ 10 โดยมีการเติม Carboxy methyl cellulose (CMC) 5% โดยน้ำหนัก เพื่อเพิ่มความหนืดของกาว Potassium oleate 10% โดยน้ำหนัก เพื่อเพิ่มความเสถียรและ Salicylic acid 15% โดยน้ำหนัก สำหรับการป้องกันเชื้อร้า (ข้อมูลนี้โดย ดร. เจริญ นาคสวรรค์)

ตารางที่ 9 แสดงอัตราส่วนของสารเคมีที่ใช้ในการเตรียมกาวยางธรรมชาติอีพอกไซด์

สูตรพื้นฐาน [18]

สารเคมี	น้ำหนักแห้ง (phr)
60% น้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์	100
10% โพแทสเซียมไออกไซด์	0.5
50% วิงสเตีย แอล	1.5
50% ไทดานียมไออกไซด์	1.5
50% ซิงค์օอกไซด์	2
50% แซดดีอีซี	1
50% กามาถัน	2
สารเพิ่มการขึ้นตัว ไดเกร แป้งข้าวเหนียวเจลลิตาโนนซ์ และคิวมาโรน อัตราส่วนต่างๆ อิมัลชัน	

หมายเหตุ % คือ % โดยน้ำหนัก

3.3.6 การทดสอบสมบัติของกาวยางตามมาตรฐานต่างๆ (รายละเอียดในบทที่ 2 หัวข้อ 3.5)

- ทดสอบสมบัติของความมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมกาวยาง
(มอก.521-2527) ได้แก่ การหาปริมาณเนื้อกาว ความหนาแน่น และความหนืด
 - ทดสอบสมบัติของความมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมกาวโพลีไวนิล
อะซิเทตอินมัลชัน (มอก.181-2530) ได้แก่ ความเป็นกรด-ค่าง
 - ทดสอบความต้านแรงลอก (Cleavage peel strength)
(ASTM D3807) ใช้ชิ้นทดสอบจำนวน 5 ชิ้นต่อหนึ่งตัวอย่าง
 - ทดสอบความต้านแรงเฉือน (Shear strength)
(ASTM D2339) ใช้ชิ้นทดสอบจำนวน 10 ชิ้นต่อหนึ่งตัวอย่าง
 - ทดสอบความแข็งแรงของรอยต่อแบบนิ่วมือประสาน (ทำการทดสอบเฉพาะกาวสูตรผสมสารเพิ่มการยึดติดที่ให้ความต้านแรงเฉือนสูงสุด)
 1. การดึงบนเส้น (Tension parallel to grain)
(AITC Test 106. 1967) ใช้ชิ้นทดสอบจำนวน 10 ชิ้นต่อหนึ่งตัวอย่าง
 2. การดัดสถิตย์ (Static bending)
(ASTM 1989a) ใช้ชิ้นทดสอบจำนวน 10 ชิ้นต่อหนึ่งตัวอย่าง
- ตารางที่ 10 แสดงอัตราส่วนของสารเคมีที่ใช้ในการเตรียมกาวยางธรรมชาติอีพอกไซด์ สูตรปรับปรุง
- | น้ำหนักแห้ง (phr) | |
|---|----------------|
| 60% น้ำยางธรรมชาติอีพอกไซด์ | 100 |
| 10% โปเปเดสเซี่ยมไออกไซด์ | 0.5 |
| 50% วิงสเตีย แอล | 1.5 |
| 50% ไทดานียมไดออกไซด์ | 1.5 |
| 50% ซิงค์ออกไซด์ | 2 |
| 50% แซคดีอีซี | 1 |
| 50% กำมะถัน | 2 |
| 5% CMC | 3 |
| 10% Potassium oleate | 3 |
| 15% Salicylic acid | 0.3 |
| สารเพิ่มการยึดติด ได้แก่ แป้งข้าวเหนียวเจลลาตีไนซ์ และ คิวมาโน่นอินมัลชัน | อัตราส่วนต่างๆ |
| หมายเหตุ % คือ % โดยน้ำหนัก | |