

การศึกษาผลกระทบของพอลิไวนิลคลอไรด์ใช้เคลือบเมื่อต่อสัมภาระซึ่งก่อ
ของพอลิเมอร์ผสมระหว่างพอลิไวนิลคลอไรด์กับยางธรรมชาติ

A STUDY ON THE EFFECT OF POLYVINYL CHLORIDERECYCLES ON
PROPERTIES OF POLYVINYL CHLORIDE/NATURAL RUBBER BLEND

นางสาวจันจิรา แก้วปัน รหัส 52364896
นางสาวเบญจวรรณ องค์อาจ รหัส 52365046

ห้องสาขาวิชางานวิจัยและบริการ	- 5 สำ. 2556
วันที่รับ.....	/
เลขทะเบียน.....	๑๖๘๒๓๙๓๕
เลขเรียกห้องที่อ.....	๊๙.
มหาวิทยาลัยนเรศวร ๑๗๖๔	

๒๕๖๔

ปริญญาในพนธน์เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี ภาควิชาวิศวกรรมอุตสาหการ
คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร
ปีการศึกษา 2555



ใบรับรองปริญญาบัตร

ชื่อหัวข้อโครงการ	การศึกษาผลกระทบของพอลิไวนิลคลอไรด์ที่มีผลต่อคุณสมบัติเชิงกลของพอลิเมอร์สมรรถห่วงพอลิไวนิลคลอไรด์กับยางธรรมชาติ		
ผู้ดำเนินโครงการ	นางสาวจันจิรา แก้วปัน	รหัส	52364896
	นางสาวเบญจวรรณ องค์อาจ	รหัส	52365046
ที่ปรึกษาโครงการ	อาจารย์อาภากรณ์ จันทร์ปรักษ์		
สาขาวิชา	วิศวกรรมเคมี		
ภาควิชา	วิศวกรรมอุตสาหการ		
ปีการศึกษา	2555		

คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร อนุมัติให้ปริญญาบัตรฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี

(อาจารย์อาภากรณ์ จันทร์ปรักษ์)

(ดร.นพวรรณ โน้ทอง)

(ดร.กนรรัตน์ จันธรรม)

(ดร.อิศราวดี ประเสริฐสังข์)

ชื่อหัวข้อโครงการ	การศึกษาผลกระทบของพอลิไวนิลคลอรีไซเคิลที่มีผลต่อคุณสมบัติ เชิงกลของพอลิเมอร์ผสมระหว่างพอลิไวนิลคลอรีไซด์กับยางธรรมชาติ		
ผู้ดำเนินโครงการ	นางสาวจันจิรา แก้วปัน	รหัส 52364896	
	นางสาวเบญจวรรณ องค์อาจ	รหัส 52365046	
ที่ปรึกษาโครงการ	อาจารย์อาภากรณ์ จันทร์บิรักษ์		
สาขาวิชา	วิศวกรรมเคมี		
ภาควิชา	วิศวกรรมอุตสาหการ		
ปีการศึกษา	2555		

บทคัดย่อ

ปัจจุบันปัญหาปริมาณขยะภายในโรงพยาบาลของรัฐ เอกชนและอื่นๆ ซึ่งแบ่งประเภทออกเป็น 4 ประเภท ได้แก่ ขยะทั่วไป ขยะติดเชื้อ ขยะอันตราย และขยะรีไซเคิลมีปริมาณเพิ่มสูงขึ้น ตามจำนวนประชากร ซึ่งวิธีการที่ง่ายและสะดวกสำหรับขยะพลาสติกที่แตกต่างชนิดพลาสติกก็คือ การนำมาหลอมและทำการขึ้นรูปใหม่ แต่ผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีสมบัติด้อยลงจากเดิม ทางคณะผู้ทำโครงการจึงมีแนวคิดที่นำขยะพลาสติกประเภทเดียวกันเพื่อทดลองเนื้อพลาสติกใหม่

การเลือกพลาสติกรีไซเคิลจากปัญหาปริมาณขยะภายในโรงพยาบาลของรัฐ เอกชนและอื่นๆ ปริมาณจำนวนมากที่สุดในโรงพยาบาลและสามารถแยกขยะได้ง่าย เพื่อทดลองเม็ดพลาสติกใหม่ จึงเลือกถุงน้ำเกลือ Normal Saline Solution (N-S-S) 1000 cc. ซึ่งผลิตมาจากพอลิไวนิลคลอรีไซด์ (PolyVinyl Chloride; PVC) ซึ่งมุ่งเน้นศึกษาการนำเม็ด PVC รีไซเคิล (PolyVinyl Chloride Recycle; PVCR) มาใช้ทดสอบเม็ด PVC ใหม่บางส่วนในการผสม TPE ระหว่าง PVC กับยางธรรมชาติ (Natural rubber; NR) เพื่อใช้ประโยชน์ของ PVC ให้ที่คุ้มค่าซึ่งในกระบวนการวิจัยนี้ได้ศึกษาผลความเข้ากันได้และทดสอบคุณสมบัติเชิงกลของพอลิเมอร์ผสม

การศึกษาความเข้ากันได้ของการผสม (TPE) โดยใช้เครื่องผสมสองลูกกลิ้ง (Two Roll Mill) พบร่วมปริมาณยางที่นำมาผสมกับพอลิไวนิลคลอรีไซด์จะทำให้มีสมบัติเชิงกลดีที่สุด จากนั้นทดลองผสม TPE โดยการปรับเปลี่ยนช่วงอุณหภูมิ 150–200 องศาเซลเซียส พบร่วงช่วงอุณหภูมิ 190 องศา - เซลเซียส พอลิเมอร์ผสมมีความเข้ากันเป็นเนื้อเดียวกันได้ดี (Compatibility) เมื่อทำการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค Differential Scanning Calorimetry (DSC) พบร่วงช่วงอุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว (T_g) ใกล้เคียงกับพีวีซีบริสุทธิ์เกรดขาวซึ่งสามารถนำมาผสมเข้ากันได้ การทดสอบสมบัติทางกลของพอลิเมอร์ผสม จากสมบัติการสมบัติต้านทานแรงดึง ในกลุ่มของพอลิเมอร์ผสมระหว่าง V-PVC/R-PVC/NR/ENR พบร่วงช่วงอุณหภูมิเพิ่มขึ้นเล็กน้อยเมื่อปริมาณพีวีซี

ที่ใช้แล้วในพอลิเมอร์ผสมมีค่าเพิ่มขึ้น สมบัติการยึดตัว ณ จุดขาดซึ่งในการทดสอบนี้ V-PVC จะมีค่าการยึดตัว ณ จุดขาด อยู่ที่ 6.18 เมกะปascal ส่วน RPVC มีค่าการยึดตัว ณ จุดขาด 2.53 เมกะ-ปascal ในการทดสอบพอลิเมอร์ผสมพบว่า TPEr80 (PVC/RPVC/ENR/NR:10/80/10/10) จะมีค่าร้อยละการยึดตัวณ จุดขาด สูงสุดมีค่าเท่ากับ 20.63 ส่วนค่าอั้งโนดูลัส (Young's modulus) พบว่าเมื่อเติมยางธรรมชาติลงใน PVC ทำให้วัสดุมีความยึดหยุ่นน้อย ซึ่งถ้ามีค่าอั้งโนดูลัสสูงสภาพการยึดหยุ่นก็จะสูง มีการยึดตัวได้ดี



กิตติกรรมประกาศ

โครงงานนี้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยความช่วยเหลือของ อาจารย์อาภากรณ์ จันทร์ปรักษ์ อาจารย์ที่ปรึกษาโครงงานในการให้ความรู้ คำปรึกษาและข้อแนะนำเกี่ยวกับการค้นหาข้อมูล และแนวทางการวิเคราะห์ต่างๆ ตลอดจนสละเวลาให้คำแนะนำทั้งภาคทฤษฎีและภาคปฏิบัติ ผู้จัดทำรู้สึกซาบซึ้งในความอนุเคราะห์ที่ดีเยี่ยม และขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงยิ่ง

อาจารย์นพวรรณ ไม้ทอง อาจารย์กมรรัตน์ จันธรรม และอาจารย์อิศราวดี ประเสริฐสังข์ ที่กรุณาสละเวลาเป็นอาจารย์สอบโครงงาน พร้อมทั้งให้คำแนะนำที่เป็นประโยชน์และข้อเสนอแนะในการปรับปรุงแก้ไขโครงงานนี้

ครูช่างประเทือง โมราภัย ที่เคยเอื้อเพื่อสถานที่และอุปกรณ์ในการทำโครงงาน อีกทั้งยังค่อยแนะนำการใช้อุปกรณ์และเครื่องมืออย่างถูกต้องอีกด้วย

ขอขอบคุณภาควิชาศิวกรรมอุตสาหการ คณะศิวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวรที่ประสิทธิ์ประสาทวิชาความรู้และอบรมสั่งสอนให้ผู้จัดทำเป็นคนที่ดีของสังคม

คุณค่าและประโยชน์อันพิเศษจากโครงงานนี้ ทางผู้จัดทำขอขอบคุณทุกท่านไว้ ณ โอกาสนี้

คณะผู้ดำเนินโครงงานวิศวกรรม
นางสาวจันจิรา แก้วปัน¹
นางสาวเบญจวรรณ องค์อาจ²

มีนาคม 2555

สารบัญ

	หน้า
ใบรับรองปริญญานิพนธ์.....	ก
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๗
กิตติกรรมประกาศ.....	๙
สารบัญ.....	๑
สารบัญตาราง.....	๗
สารบัญรูป.....	๘
สารบัญสัญลักษณ์และอักษรย่อ.....	๙
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ที่มาและความสำคัญของปัญหา.....	2
1.2 วัตถุประสงค์.....	2
1.3 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	2
1.4 ขอบเขตในการดำเนินโครงการ.....	2
1.5 สถานที่ในการดำเนินโครงการ.....	2
1.6 ระยะเวลาในการดำเนินโครงการ.....	2
1.7 ขั้นตอนและแผนการดำเนินโครงการ.....	3
บทที่ 2 หลักการและทฤษฎี.....	4
2.1 เทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์.....	4
2.2 ยางธรรมชาติ (Natural Rubber; NR)	4
2.3 พลาสติกเรซิโนล.....	6
2.4 พอลีไวนิลคลอไรด์ PVC.....	7
2.5 ถุงน้ำเกลือ.....	8
2.6 ยางธรรมชาติอิพอกซีไดซ์ (Epoxidised/Epoxydized Natural Rubber; ENR).....	9
2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	9
บทที่ 3 วิธีดำเนินโครงการ.....	11
3.1 อุปกรณ์และเครื่องมือ.....	11

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์.....	18
4.1 การศึกษาความเข้ากันได้และเลือกสภาวะการผสม/การขึ้นรูปของเทอร์โมพลาสติก อิล่าสโตร์เมอร์.....	18
4.2 Differential Scanning Calorimetry (DSC).....	20
4.3 การศึกษาสมบัติทางกลของเทอร์โมพลาสติกอิล่าสโตร์เมอร์.....	21
บทที่ 5 บทสรุปและข้อเสนอแนะ.....	26
5.1 สรุปผลการทดลอง.....	26
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	27
เอกสารอ้างอิง.....	29
ภาคผนวก ก.....	29
ภาคผนวก ข.....	31
ภาคผนวก ค.....	36

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 ขั้นตอนและแผนการดำเนินการ (Gantt Chart).....	3
3.1 อัตราส่วนของ PVC/RPVC/NR.....	13
4.1 T _g ของ PVC, RPVC, NR, และพอลิเมอร์ผสม.....	21

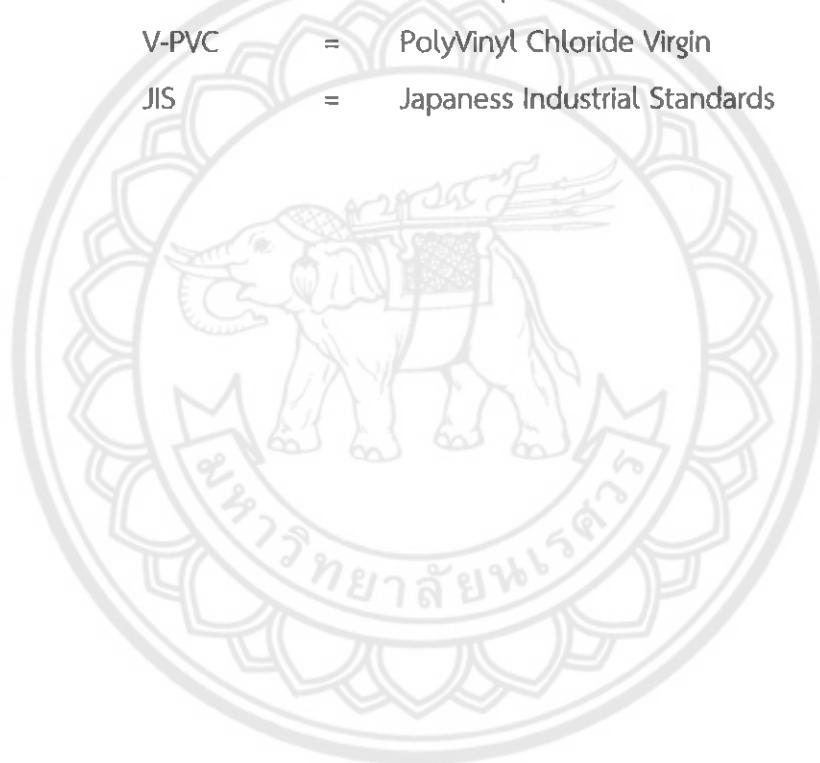


สารบัญรูป

รูปที่	หน้า
2.1 สูตรโครงสร้างของยางธรรมชาติ (NR).....	4
2.2 การเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์เรขาซันแบบรวมตัว.....	7
3.1 แผนผังวิธีการทดลอง.....	14
3.2 แสดงภาพส่วนประกอบในการทดสอบแรงดึง.....	15
3.3 แสดงภาพมาตรฐาน JIS K 6723.....	16
4.1 Blend Clarity ของพอลิเมอร์ผสม ก) V-PVC ข) PVC/RPVC/NR/ENR ค) R-PVC.....	19
4.2 รูปชิ้นงานหลังจากอัดชิ้นรูป ก) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที ข) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที ค) อุณหภูมิ 200 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 25 นาที.....	20
4.3 กราฟจากเทคนิค DSC ของ R-PVC.....	21
4.4 สมบัติต้านทานแรงดึงของ NR/V-PVC/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ.....	22
4.5 สมบัติการยึดตัว ณ จุดขาด ของ NR/V-PVC/R-PVC ที่อัตราส่วนๆ.....	23
4.6 ค่ารับน้ำดูดสูดของ NR/PVC/RPVC ที่อัตราส่วนต่างๆ.....	24

สารบัญสัญลักษณ์และอักษรย่อ

DSC	=	Differential Scanning Calorimetry
ENR	=	Epoxidized Natural Rubber
NR	=	Natural Rubber
phr	=	Parts per Hundred of Rubber
rpm	=	Revolutions per Minute
R-PVC	=	PolyVinyl Chloride Recycle
TPEs	=	Thermoplastic Elastomers
V-PVC	=	PolyVinyl Chloride Virgin
JIS	=	Japaness Industrial Standards



บทที่ 1

บทนำ

1.1 ที่มาและความสำคัญของปัญหา

จากการวิจัยเกี่ยวกับเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ (Thermoplastic Elastomers; TPEs) มีการพัฒนาอย่างต่อเนื่อง เนื่องจากเป็นพอลิเมอร์ผสมสามารถนำไปใช้ทดแทนพอลิเมอร์อื่นๆ ที่มีความยืดหยุ่นสูง ไปจนถึงวัสดุที่มีความแข็งแรง ด้วยที่มีคุณสมบัติเด่นสามารถใช้แทนวัสดุจำพวกยาง แต่สามารถขึ้นรูปง่ายเหมือนเทอร์โมพลาสติกและสามารถใช้งานแทนยางยางวัลภาชนะ นอกจากนั้นความสามารถในการสมรรถนะของเทอร์โมพลาสติกและยางด้วยอัตราส่วนต่างๆ กัน ทำให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่มีสมบัติแตกต่างกันไปตามความต้องการ อีกทั้งกระบวนการผลิตเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ ยุ่งยากและมีขั้นตอนการผลิตน้อยกว่ายางเทอร์โมเซต สามารถใช้กับเครื่องในการผลิตเทอร์โมพลาสติกทั่วๆ ไปได้

ปัจจุบันปัญหาปริมาณขยะภายในโรงพยาบาลของรัฐ เอกชนและอื่นๆ ซึ่งแบ่งประเภทออกเป็น 4 ประเภท ได้แก่ ขยะห้ามนำไป ขยะติดเชื้อ ขยะอันตราย และขยะรีไซเคิลมีปริมาณเพิ่มสูงขึ้นตามจำนวนประชากร ขยะรีไซเคิล เช่น กระดาษ แก้วพลาสติก ถุงน้ำเกลือ ขวดพลาสติกและอื่นๆ ซึ่งวิธีการที่ง่ายและสะดวกสำหรับขยะพลาสติกที่แตกต่างชนิดพลาสติกก็คือ การนำมารีไซเคิลและทำการขึ้นรูปใหม่ แต่ผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีสมบัติด้อยลงจากเดิม ทางคณะผู้ทำโครงการจึงมีแนวคิดที่นำขยะพลาสติกประเภทเดียวกัน มีปริมาณจำนวนมากที่สุดในโรงพยาบาลและสามารถแยกขยะได้ง่าย เพื่อทดแทนเม็ดพลาสติกบริสุทธิ์ จึงเลือกถุงน้ำเกลือ Normal Saline Solution (N-S-S) 1000 cc. ซึ่งผลิตมาจากพอลิไวนิลคลอไรด์ (PolyVinyl Chloride; PVC)

ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงมุ่งเน้นศึกษาการนำพลาสติกพอลิไวนิลคลอไรด์ที่ใช้แล้ว (PolyVinyl Chloride Recycle; PVCR) มาใช้ทดแทนเม็ดพลาสติกบริสุทธิ์บางส่วนในการผสม TPE ระหว่าง PVC กับยางธรรมชาติ (Natural Rubber; NR) เพื่อใช้ประโยชน์ของ PVC ให้ที่คุ้มค่าโดยศึกษาถึงคุณสมบัติ เชิงกล และ ความเข้ากันได้ของพอลิเมอร์ผสม

1.2 วัตถุประสงค์ของโครงการ

1.2.1 เพื่อศึกษาอิทธิพลของพอลีไวนิลคลอไรด์ที่ใช้แล้ว ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกลของ V-PVC/NR/ENR

1.2.2 เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมของเครื่อง Two Roll Mill ในการทำพอลิเมอร์ผสม TPE ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกล

1.3 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1.3.1 สามารถผลิตเทอร์โมพลาสติกอิเล็กโตริเมอร์ระหว่างยางธรรมชาติกับ PVC (เม็ดพอลีไวนิลคลอไรด์บริสุทธิ์ พอลีไวนิลคลอไรด์ที่ใช้แล้ว) และปรับปรุงคุณสมบัติที่ดีขึ้น

1.3.2 สามารถใช้ประโยชน์จากถุงน้ำเกลือที่ได้จากการผลิตเทอร์โมพลาสติกอิเล็กโตริเมอร์เพื่อลดปัญหาการกำจัดขยะรีไซเคิล

1.3.3 ส่งเสริมการผลิตเทอร์โมพลาสติกอิเล็กโตริเมอร์ในเชิงอุตสาหกรรมภายในประเทศ

1.3.4 ขยายขอบเขตการใช้งานของ PVC

1.3.5 มีข้อมูลพื้นฐานที่จะนำไปสู่การพัฒนาเทคโนโลยีการผสมยางธรรมชาติกับพอลิเมอร์ผสมชนิดอื่นเพื่อการได้มาซึ่งวัสดุใหม่ๆ ที่เหมาะสมกับการใช้งานหนึ่งๆ

1.3.6 มีข้อมูลพื้นฐานเพื่อการพัฒนาสู่อุตสาหกรรม

1.3.7 มีข้อมูลการใช้ ENR ประกอบการพิจารณาถึงความจำเป็นของงานวิจัยด้านนี้ในประเทศต่อไป

1.4 ขอบเขตในการดำเนินโครงการ

1.4.1 ศึกษาอิทธิพลของ PVC ที่ใช้แล้ว ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกลของ V-PVC/NR/ENR

1.4.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมของเครื่อง Two Roll Mill ในการทำพอลิเมอร์ผสม TPE ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกล

1.5 สถานที่ในการดำเนินโครงการ

1.5.1 อาคารปฏิบัติการภาควิชาชีวกรรมอุตสาหการ คณะชีวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร

1.6 ระยะเวลาในการดำเนินโครงการ

ตั้งแต่เดือน มิถุนายน พ.ศ. 2555 ถึง มกราคม พ.ศ. 2556

1.7 ขั้นตอนและแผนการดำเนินโครงการ

ตารางที่ 1.1 ขั้นตอนและแผนการดำเนินโครงการ

บทที่ 2

หลักการและทฤษฎีเบื้องต้น

2.1 เทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ [1]

เทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ (TPE) เป็นวัสดุที่รวมเอาสมบัติของยางและพลาสติกเข้าด้วยกัน TPE จะประกอบด้วยส่วนประกอบทางโครงสร้าง 2 ส่วน คือ ส่วนประกอบที่อ่อน (Soft Segment) และส่วนประกอบที่แข็ง (Hard segment) ซึ่ง TPE จะเป็นพลาสติกชนิดมีคุณสมบัติคล้ายยางเทอร์โมเซ็ต (Thermoset Rubber) มีสมบัติอิเล็กทรอนิกส์สามารถเปลี่ยนแปลงรูปได้ง่ายเมื่อได้รับแรงกระแทกสามารถกลับคืนสู่สภาพเดิมได้เมื่อแรงนั้นหมดไป นอกจากนี้ TPE ยังมีคุณสมบัติเป็นเทอร์โมพลาสติกด้วย โดยจะลดความลามะลายเมื่อได้รับความร้อนและจะแข็งตัวได้เมื่อยืดลง ดังนั้นจึงสามารถขึ้นรูปได้ด้วยกระบวนการทางความร้อนทั่วไปที่ใช้ในการขึ้นรูปเทอร์โมพลาสติก

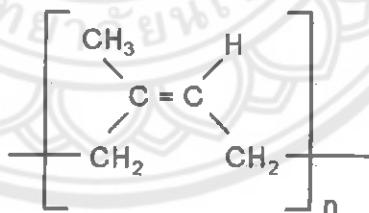
2.1.1 ประเภทของเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์

2.1.1.1 พอลิเมอร์ผสมระหว่างเทอร์โมพลาสติกกับอิเล็กทรอนิกส์

2.1.1.2 โคโพลิเมอร์ที่ประกอบด้วยส่วนที่อ่อนและส่วนที่แข็ง

2.1.1.3 อิเล็กทรอนิกส์ที่สามารถสร้าง Crosslink ที่ไม่เสียรุตต่อความร้อนได้

2.2 ยางธรรมชาติ (Natural Rubber, NR) [2]



รูปที่ 2.1 สูตรโครงสร้างของยางธรรมชาติ (NR)

ยางธรรมชาติเป็นพอลิเมอร์ที่มีชื่อทางเคมีว่า Cis-1,4-polyisoprene นี้ Isoprene (C_5H_8) ในลักษณะของยางธรรมชาติเป็นไตรัครับอนที่ไม่มีข้าว โดยทั่วไปจะมีโครงสร้างการจัดเรียงตัวของโมเลกุลแบบ อะลูมิโนไฮดรอกไซด์ (Amorphous) แต่ถ้าในบางสภาวะของโมเลกุลยางจะมีการจัดเรียงตัวค่อนข้างมีระเบียบที่อ่อนหุ่นต่ำหรือมีอุ่นยีด ทำให้สามารถเกิดผลึก (Crystallize) ได้ การเกิดผลึกจะเกิดเนื่องจากที่อุณหภูมิต่ำ (Low Temperature Crystallization) ทำให้ยางแข็งแรงมากขึ้น แต่ถ้าอุณหภูมิสูงขึ้นยางก็จะอ่อนลงและกลับสู่สภาพเดิม ในขณะที่การเกิดผลึกเนื่องจากการยืดตัว (Strain Induced Crystallization) จะทำให้ยางมีสมบัติเชิงกลที่ดี คือ ยางธรรมชาติจะมีความ

ยึดหยุ่นสูงจึงทำให้ยางมีความทนต่อแรงดึง (Tensile Strength) ความทนต่อการฉีกขาด (Tear Resistance) และทนต่อการขัดถู (Abrasion Resistance) สูง ลักษณะเด่นอีกอย่างของธรรมชาติคือ ความยืดหยุ่น (Elasticity) ยางธรรมชาติมีความยืดหยุ่นสูง เมื่อแรงภายนอกที่มากระทำกับมันสิ้นสุดไป ยางก็จะกลับคืนสู่รูปร่างและขนาดเดิมหรือใกล้เคียงแบบเดิม อย่างรวดเร็ว ยางธรรมชาติยังมีสมบัติเดียวกันในการเหนี่ยวติดกัน (Tack) ซึ่งเป็นสมบัติสำคัญของการผลิตผลิตภัณฑ์ที่ต้องอาศัยการประกอบ (Assemble) ขึ้นส่วนต่างๆ เข้าด้วยกัน

อย่างไรก็ตาม ยางดิบตามลำพังจะมีข้อจำกัดในการใช้งาน เนื่องจากมีสมบัติเชิงกลต่ำ และลักษณะทางกายภาพจะไม่เสียรื้นอยู่กับการเปลี่ยนแปลงแปลงอุณหภูมิมาก กล่าวคือยางจะอ่อนเย็บและเนียนเทาหนะเมื่อร้อน แต่จะแข็งเปร่าเมื่ออุณหภูมิต่ำ ด้วยเหตุนี้การใช้ประโยชน์จากยางจำเป็นต้องมีการผสมยางกับสารเคมีต่างๆ เช่น กำมะถัน ผงเขียวดำ และสารตัวเร่งต่างๆ เป็นต้น หลังจากการบดผสม ยางผสมหรือยางคอมโพวาร์ด (Rubber Compound) ที่ได้จะถูกนำไปขึ้นรูปในแม่พิมพ์ภายใต้ความร้อนและความดัน กระบวนการนี้เรียกว่าวัลคาไนเซชัน (Vulcanization) ยางที่ผ่านการขึ้นรูปนี้ เราเรียกว่า “ยางสุกหรือยางคงรูป” (Vulcanized) ซึ่งสมบัติของยางคงรูปที่ได้นี้จะเสถียร ไม่เปลี่ยนแปลงตามอุณหภูมนิماกนัก และมีสมบัติเชิงกลดีขึ้น

ยางธรรมชาติถูกนำไปใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์ยางต่างๆ มากมาย เนื่องจาก ยางธรรมชาติมีสมบัติเดียวกันในด้านการทนต่อแรงดึง (Tensile Strength) แม้ไม่ได้เติมสารเสริมแรงและมีความยืดหยุ่นสูงมากจึงเหมาะสมที่จะใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์บางชนิด เช่น ถุงมือยาง ถุงยางอนามัย ยางรัด - ของ เป็นต้น

ยางธรรมชาติมีสมบัติเชิงพลวัต (Dynamic Properties) ที่ดี มีความยืดหยุ่น (Elasticity) สูง ในขณะที่มีความร้อนภายใน (Heat Build-up) ที่เกิดขึ้นในตัว และมีสมบัติการเหนี่ยวติดกัน (Tack) ที่ดี จึงเหมาะสมสำหรับการผลิตยางรถบรรทุก ยางล้อเครื่องบิน หรือใช้ผสมกับยางสังเคราะห์ในการผลิตยางรถยนต์ เป็นต้น

ยางธรรมชาติมีความต้านทานต่อการฉีกขาด (Tear Resistance) สูง ทั้งที่อุณหภูมิต่ำและอุณหภูมิสูง จึงเหมาะสม สำหรับการผลิตยางกระเบ้าม้าร้อน เพราะในการแกะซึ้งงานออกจากเบ้าในระหว่างกระบวนการผลิตจะต้องดึงขึ้นงานออกจากเบ้าพิมพ์ในขณะที่ร้อน ยางที่ใช้จึงต้องมีความต้านทานต่อการฉีกขาดขณะร้อนสูง

แม้ว่ายางธรรมชาติจะมีสมบัติที่ดีเหมาะสมสำหรับการผลิตผลิตภัณฑ์ยางต่างๆ มากมาย แต่ยางธรรมชาติก็มีข้อเสียหลักคือ การเสื่อมสภาพเร็วภายใต้แสงแดด ออกซิเจน โอโซน และความร้อน เนื่องจากโมเลกุลของยางธรรมชาติมีพันธะคู่ (Double Bond) อยู่มาก ทำให้ยางว่องไวต่อการทำปฏิกิริยากับออกซิเจนและโอโซนโดยมีแสงแดดและความร้อนเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ดังนั้นในระหว่างการผลิตผลิตภัณฑ์จึงต้องมีการเติมสารเคมีบางชนิด (สารในกลุ่มของ Antidegradants) เพื่อยืดอายุ

การใช้งาน นอกจานนี้ยางธรรมชาติยังมีประสิทธิภาพการทนต่อสารละลายไม่มีข้า น้ำมันและสารเคมีที่ จึงไม่สามารถใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์ที่ต้องสัมผัสถกบต่างๆ ดังกล่าว

การวัลภาในชีวะกระบวนการเปลี่ยนยางที่อยู่ในสภาพที่ไม่คงตัวให้เป็นยางที่รักษาไว้ได้ ในลักษณะยืดหยุ่น หรือ แข็งกระด้าง โดยการใช้สารวัลภาในชีวะซึ่งทำให้เกิดการเชื่อมโยงไม่เลกฤก เรียกว่า Crosslink ตรงจุดที่ว่องไวต่อปฏิกิริยา สารวัลภาในชีวะที่ใช้สำหรับยางธรรมชาติ คือ กำมะถัน ลักษณะโครงสร้างไม่เลกฤกของกำมะถันจะเป็น R_8 ซึ่งจะเสียมาก ต้องใช้พลังงานในการแตก วงแหวนไม่เลกฤกกำมะถันสูงถึง 64 กิโลแคลอร์ต่อมอล (kcal/mol)

2.3 พลาสติกรีไซเคิล

พลาสติกเป็นวัสดุที่เข้ามายึดหุ้นในชีวะประจำวันของเรามากและมีแนวโน้มการใช้งานที่เพิ่มมากขึ้น ด้วยเทคโนโลยีการผลิตที่ก้าวหน้า และทันสมัยในปัจจุบันทำให้เรามีผลิตภัณฑ์พลาสติกหลากหลายรูปแบบ ส่งผลให้เกิดขยะพลาสติกในปริมาณสูงมากขึ้น ดังนั้นการนำพลาสติกกลับมาใช้ใหม่หรือการ รีไซเคิลจึงได้รับความสนใจอย่างมาก เพราะเนื่องจากจะช่วยลดปริมาณขยะพลาสติกลงแล้วยังเป็นการใช้ทรัพยากรอย่างคุ้มค่าอีกด้วย การพัฒนาทางเทคโนโลยีในช่วงหลายปีที่ผ่านมาทำให้การรีไซเคิลพลาสติกมีอยู่ด้วยกันหลายวิธี โดยแบ่งเป็น 4 ประเภทหลัก คือ การรีไซเคิลแบบปฐมภูมิ (Primary Recycling) การรีไซเคิลแบบทุติยภูมิ (Secondary Recycling) การรีไซเคิลแบบทติยภูมิ (Tertiary Recycling) และการ รีไซเคิลแบบจตุภูมิ (Quaternary Recycling)

2.3.1 การรีไซเคิลแบบปฐมภูมิ

เป็นการรวมเข้าด้วยกันหรือเศษพลาสติกประเภทเดียวกัน ที่ไม่มีสิ่งปนเปื้อน มาเข้ากระบวนการผลิตหรือขึ้นรูปนำกลับมาใช้ใหม่ภายในโรงงาน โดยอาจจะสามารถนำมาใช้ซ้ำทั้งหมด หรือนำมาผสมกับเม็ดพลาสติกใหม่ที่อัตราส่วนต่างๆ ได้เป็นพลาสติกชนิดใหม่

2.3.2 การรีไซเคิลแบบทุติยภูมิ

การรีไซเคิลแบบทุติยภูมิหรือเรียกว่ากระบวนการหลอมขึ้นรูปใหม่ เป็นการนำพลาสติกที่ผ่านการใช้งานแล้วนำมาทำความสะอาด หลอม บด และขึ้นรูปกลับไปเป็นผลิตภัณฑ์พลาสติกอีกรั้ง การรีไซเคิลแบบทุติยภูมินี้ยังสามารถแบ่งย่อยได้เป็นหลายเทคนิค คือ

การรีไซเคิลเชิงกล (Mechanical Recycling) เป็นเทคนิคที่ง่ายและนิยมใช้มากที่สุด ในปัจจุบัน โดยเอาพลาสติกที่ผ่านการใช้งานแล้วมาแยกตามประเภท และนำมาผ่านกระบวนการบด และหลอมเป็นเม็ดพลาสติกรีไซเคิลเพื่อนำมาผสมกับเม็ดพลาสติกใหม่เพื่อให้ได้สมบัติที่ดีต่อกระบวนการขึ้นรูป

การปรับปรุงทางเคมี (Chemical Modification) เนื่องจากเม็ดพลาสติกเรซิเดลีมีข้อด้อยในด้านคุณสมบัติในการขึ้นรูปและการใช้งาน ดังนั้น วิธีการทางเคมีจะช่วยลดข้อด้อยของเม็ดพลาสติกเรซิเดลให้มีลักษณะใกล้เคียงกับเม็ดพลาสติกใหม่ การหลอมอัดรีดร่วมและการฉีดร่วม (Co-Extrusion and Co-Injection Molding) เป็นเทคนิคของการรีไซเคิลแบบทุติยภูมิซึ่งหมายความว่ารับใช้ผลิตบรรจุภัณฑ์ที่สัมผัสกับ โดยที่ผู้หันหน้าที่เป็นชั้นผลิตจากพลาสติกใหม่จะมีความต้านทานต่อแรงดึงสูง ป้องกันการขีดข่วนได้และมีสีสนับน่าใช้ ส่วนชั้นกลางเป็นชั้นของพลาสติกเรซิเดล

2.3.3 การรีไซเคิลแบบทุติยภูมิ

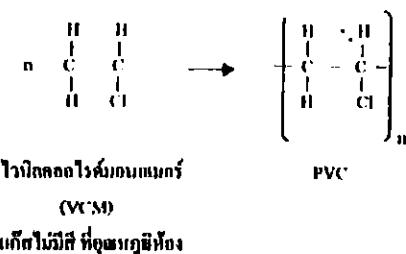
การรีไซเคิลแบบทุติยภูมิแบ่งออกได้เป็น 2 ประเภท คือ การรีไซเคิลทางเคมี (Chemical Recycling) เป็นกระบวนการที่ทำให้โครงสร้างสายโซ่ของพอลิเมอร์เกิดการขาดหรือแตกออก ได้แก่ ไดมอนอเมอร์ (Monomer) หรือโอลิโกลิเมอร์ (Oligomer) ได้เป็นผลิตภัณฑ์และการรีไซเคิลทางความร้อน (Thermolysis) ซึ่งในกระบวนการรีไซเคิลทางความร้อนนี้ถือได้ว่าเป็นเทคโนโลยีที่มีประโยชน์และคุ้มค่ากว่าการรีไซเคิลทางเคมี เพราะสามารถกำจัดขยะที่เป็นพลาสติกผสมที่มีสิ่งปนเปื้อนอื่นๆ ได้ ในขณะที่การรีไซเคิลทางเคมีต้องใช้พลาสติกที่มีความสะอาดค่อนข้างสูงและมีสิ่งปนเปื้อนได้เล็กน้อย ทำให้มีค่าใช้จ่ายในการเตรียมวัตถุดิบจึงค่อนข้างสูงกว่า

2.3.4 การรีไซเคิลแบบจดภูมิ

เป็นการนำพลาสติกที่สามารถนำมาเผาไหม้เป็นเชื้อเพลิงทดแทน โดยในการเผาพลาสติกจะให้ความร้อนใกล้เคียงกับถ่านหิน (23 เมกะจูลต่อ กิโลกรัม) ช่วยในการเผาไหม้ ในส่วนที่เป็นขยะเปียกทำให้ลดปริมาณเชื้อเพลิงที่ต้องใช้ในการเผาอย่างลงตัว

2.4 พอลีไวนิลคลอไรด์ PVC [3]

พอลีไวนิลคลอไรด์ จะเตรียมได้จากน้ำมันอเมอร์ไวนิลคลอไรด์ โดยการเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์ไรซ์ชั้นแบบรวมตัว ดังสมการ



รูปที่ 2.2 การเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์ไรซ์ชั้นแบบรวมตัว

พอลีไวนิลคลอไรด์ มักเรียกว่าไปร์วีซี มีลักษณะขุ่นทึบแต่ก็สามารถผลิตออกมากให้มีสีสันได้ทุกสีเป็นจำนวนมากไฟฟ้าอย่างตี่ ตัวมันเองเป็นสารที่ทำให้ไฟดับจึงไม่ติดไฟ มีลักษณะทั้งที่เป็นของแข็งรูปและอ่อนนุ่มเหมือนกัน มีห้องที่เป็นเม็ดแข็งหรืออ่อนนุ่ม และเป็นผง

PVC ที่เป็น Polymer ชนิดเดียวยังมี Strength ค่อนข้างสูง (7.5-9.0 เคเอสไอ) และประหนึ่งความร้อนได้ปานกลาง (57-82 (องศาเซลเซียส ที่ 66 เคเอสไอ)) มีค่า Dielectric Strength สูง (425-1300 V/mil) ละลายในตัวทำละลายยากและถ้า PVC มีปริมาณของคลอรินมากจะทำให้ติดไฟยากและป้องกันสารเคมีได้ดี

พอลีไวนิลคลอไรด์ที่แข็งไม่ง่าย PVC อย่างเดียวสามารถนำไปประยุกต์ใช้ได้บางอย่างแต่กระบวนการที่ใช้ผลิตค่อนข้างยากและความแข็งแรงต่อการกระแทกจะต่ำ การเติมเรชินเข้าไปทำให้มันอ่อนนุ่มคล้ายยางสามารถปรับปรุงการไหลของส่วนที่หลอมเหลว ในระหว่างกระบวนการผลิตให้ตื้น โดยการกระจายตัวของอนุภาคเล็กๆ ของเรชินที่เติมลงไปใน PVC วัสดุที่อ่อนนุ่มคล้ายยางนี้จะทำหน้าที่ดูดกลืนและกระจายพลังงานจากการกระแทก (Impact Energy) ทำให้ทนต่อแรงกระแทกมากขึ้น เมื่อได้มีการปรับปรุงให้ตื้นทำให้สามารถนำไปใช้ประโยชน์ต่างๆ ได้ ในการก่อสร้างอาคารใช้ทำห้องน้ำ ใช้ทำขอบผนังด้านนอกตัวอาคาร ทำของใช้ต่างๆ ภายในบ้าน [4]

2.4.2 สมบัติทั่วไป

2.4.2.1 มีความแข็งแรงตี ทนทานต่อสภาพอากาศและสิ่งแวดล้อมปกติ

2.4.2.2 ด้านทานต่อสารเคมีและน้ำ

2.4.2.3 เป็นผนวไฟฟ้าที่ดี

2.4.2.4 สามารถผสมสีและแต่งสีได้อย่างไม่จำกัด

2.4.2.5 สามารถเติมสารเติมแต่งต่างๆ เพื่อปรุงแต่งสมบัติของผลิตภัณฑ์ ตั้งแต่แข็ง และคงตัวจนถึง อ่อน นิ่ม และยืดหยุ่นมากๆ

2.4.2.6 มีสมบัติอื่นๆ กว้างขวางและสามารถถ่ายตัวเอง

2.5 ถุงน้ำเกลือ [5]

ถุงน้ำเกลือที่ใช้ในทางการแพทย์ โดยทั่วไปมีคุณสมบัติ นิ่ม ยืดหยุ่น ทนความร้อนสูง ซึ่งขาดน้ำเกลือจะมีอยู่หลายประเภทเช่น PE PP LDPE และ PVC ซึ่งถุงน้ำเกลือแต่ละชนิดจะมีคุณสมบัติที่แตกต่างกันไป แต่ที่พบการใช้งานจำนวนมากจะเป็นถุงน้ำเกลือประเภท พลาสติกโพลีไวนิลคลอไรด์ (PVC) โดยจะมีการเพิ่มสารจำพวกพลาสติกใช้เชอร์เจ้าไปเพื่อทำให้อ่อนตัว นิ่ม ใส มองเห็นสารละลายด้านในได้ชัดเจน สามารถนำไปใช้ในระบบปิดสมบูรณ์แบบกับอุปกรณ์ทางการแพทย์ จำเพาะได้

2.6 ยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ (ENR) [6]

ยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ เป็นยางที่ได้จากการเติมออกซิเจนเข้าไปในโมเลกุลของยาง ที่เป็นพันธะคู่เกิดเป็นวงแหวนอิพอกซิไดด์ โดยผ่านปฏิกิริยาอิพอกซิเดชัน (Epoxidation) มีระดับของการเกิดอิพอกซิเดชันตั้งแต่ร้อยละ 10 - 50 ยาง ENR จึงมีความเป็นขั้วสูงกว่ายางธรรมชาติทั่วไป ทำให้ทนต่อความร้อนและน้ำมันได้ดี ยาง ENR ที่เสริมแรงด้วยซิลิกาจะมีคุณสมบัติคล้ายกับยางธรรมชาติที่เสริมแรงด้วยเชือกดำ การเตรียมยาง ENR นี้ สามารถเตรียมได้ทั้งในรูปของน้ำยางและยางแห้งซึ่งยางชนิดนี้จะทำหน้าที่เป็นตัวช่วยในการผสมยางกับพลาสติกให้มีคุณสมบัติที่ดีขึ้น

2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

วันทนา สุขแก้วและคณะ, 2543 [7] ได้ศึกษาการปรับปรุงสมบัติรับแรงกระแทกของพอลิไวนิลคลอไรด์ (PVC) โดยผสมกับยางธรรมชาติ (NR) และยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ (ENR-50) โดยผสมด้วยเครื่อง Twin Screw Extruder พบว่าพอลิเมอร์ผสมระหว่าง PVC กับ NR ไม่สามารถผสมเข้ากันได้ (Incompatible) และไม่สามารถขึ้นรูปเป็นชิ้นงานทดสอบได้ ในขณะที่พอลิเมอร์ผสมระหว่าง PVC กับ ENR-50 สามารถผสมเข้ากันได้จนเป็นเนื้อเดียวกัน (Miscible Blend) และเมื่อทำการผสม PVC กับ NR โดยใช้ ENR-50 เป็นสารช่วยผสม (Compatibilizer) พบว่าพอลิเมอร์ผสมที่ได้มีสมบัติเชิงกลที่ดีขึ้น โดยมีโครงสร้างเป็นแบบ Immiscible Blend และพบว่าส่วนผสมที่มีปริมาณยาง ENR เท่ากับยาง NR จะให้สมบัติเชิงกลที่ดีกว่าส่วนผสมที่มีปริมาณยาง ENR น้อยลง (ที่ปริมาณยาง NR คงที่) และพบว่าพอลิเมอร์ผสมที่ได้จะมีสมบัติต้านความเหนียวสูงที่สุดเมื่อมีปริมาณยางโดยรวมเท่ากับร้อยละ 20

Lee และคณะ [8] ได้ศึกษาการผสมยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์กับยางธรรมชาติ ด้วยเครื่อง Two Roll Mill ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส พบว่ายางผสมที่ได้มีลักษณะเป็นแบบ Immiscible Blend โดยสังเกตได้จากการที่ยางผสมค่ามีอุณหภูมิกลางานสูง (Tg) สองค่า และพบว่าค่า Mooney Viscosity ของยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์จะลดลงอย่างรวดเร็วจนกระทั่งมีค่าเท่ากับยางธรรมชาติเมื่อผ่านการบดเป็นเวลา 3.5 นาที ส่วนความสามารถในการทนตัวทำลายที่ไม่มีข้า และสมบัติเชิงกลหลังผ่านการอบ (Aging) ของพอลิเมอร์ผสมจะมีค่าลดลง เมื่อสัดส่วนยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ที่ผสมลดลงทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการจริงที่ว่ายางธรรมชาติไม่ทนความร้อนและน้ำมันดังนั้นพอลิเมอร์ผสมที่มีโครงสร้างใกล้เคียงกับของยางธรรมชาติมากขึ้นก็ย่อมจะมีสมบัติดังกล่าวແยลลง

Poh และ Khok [9] ได้ศึกษาสมบัติต้านความด้านทานต่อการดึง (Tensile Strength) และระยะยืด ณ จุดขาด (Elongation at Break) ของยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ผสมกับยางธรรมชาติ (ENR - 25/SMR L และ ENR-50/SMR L) พบว่ายางผสมระหว่าง ENR-25/SMR L ให้ค่าความด้านทานต่อการดึงและระยะยืด ณ จุดขาดสูงกว่า ENR-50/SMR L ที่ทุกสัดส่วนผสม ทั้งนี้เนื่องจากยาง ENR-25 มีปริมาณพันธะคู่มากกว่ายาง ENR-50 ซึ่งส่งผลให้เกิด Strain Induced Crystallization ได้มากกว่า

นอกจากนี้ยังพบว่ายางผสมทั้ง ENR-25/SMR L และ ENR-50/SMR L มีค่าความต้านทานต่อแรงดึง และระยะยืด ณ จุดขาดสูงสุด ที่ปริมาณยาง ENR 50% โดยน้ำหนัก

Ishiiaka และคณะ [10, 11] ได้ศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิและสัดส่วนผสมที่มีผลต่อสมบัติเชิงกล ของพอลิเมอร์สมรรถนะ พบว่าในนิลคลอไรด์กับยางธรรมชาติอิพ็อกซิเดช (ENR) พบว่า ที่อัตราส่วน ผสม ร้อยละ 50 ยางโดยน้ำหนัก และที่อุณหภูมิในการผสม 150 องศาเซลเซียส จะให้ค่าความ ต้านทานแรงดึง (Tensile Strength) ต่ำสุด แต่ถ้าเพิ่มอุณหภูมิในการผสมมากขึ้นกว่านี้จะเกิดการ เสื่อมสภาพของพอลิไวนิลคลอไรด์ในพอลิเมอร์ผสม และเมื่อเพิ่มปริมาณของยางมากขึ้น จะทำให้ค่า Tensile Strength ลดลง โดยปริมาณยางที่เหมาะสมที่ทำให้วัสดุมีความเนียนยวาวสูงขึ้นคือ ร้อยละ 20 โดยน้ำหนัก และจากการตรวจสอบโครงสร้างจุลภาค พบว่าอนุภาคยางมีการกระจายอย่างสม่ำเสมอ และมีการยึดเกาะที่ดีกับเฟสของพอลิไวนิลคลอไรด์

Dell และคณะ [12] พบว่า ENR/PVC สามารถเกิด Ether Crosslink ระหว่าง ENR/PVC ทำให้ เป็นระบบที่รวมตัวเป็นเนื้อดียกันได้ หรือเกิด Self – Cross Linking ของ ENR ซึ่งขึ้นอยู่กับ ส่วนผสม โดยพบว่าที่ส่วนผสม ENR/PVC ที่ 27/75 50/50 และ 75/25 และส่งผลให้ระบบเป็นพอลิ เมอร์ผสมที่ไม่เข้ากัน (Immiscible) แต่ในกรณีนี้เมื่อใช้ Carboxylated Nitrile Rubber (XNBR) เป็น สารช่วยผสมทำให้ ENR/PVC ที่ส่วนผสมดังกล่าวสามารถรวมตัวเป็นเนื้อดียกัน (Miscible) นอกจากนี้ยังพบว่า เมื่อปริมาณ Stabilizer ใน PVC ลดลงเกิดการสลายตัวให้ HCl เป็นสาเหตุในการ เกิดปฏิกิริยา Furanization ของ ENR ทำให้พอลิเมอร์ผสมเป็นแบบไม่เข้ากันอีกด้วย

จากการศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องสามารถนำมาประยุกต์ใช้ในโครงงานวิจัยนี้ ซึ่งเป็นการนำพอลิ ไวนิลคลอไรด์มาผสมกับยางธรรมชาติได้เป็นเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ โดยใช้ยาง ENR เป็นสาร ช่วยผสม โดยโครงงานวิจัยนี้จึงจะศึกษาผลกระทบทางกลของเพิ่มปริมาณพีวีซีที่ใช้แล้วกลับมา หมุนเวียนใช้ใหม่ เพื่อเป็นข้อมูลพื้นฐานที่จะนำไปสู่การพัฒนาความหลากหลายของพอลิเมอร์ที่ใช้แล้ว ในการผสมยางธรรมชาติกับพอลิเมอร์บริสุทธิ์เป็นการได้รับส่วนใหญ่ที่เหมาะสมกับการใช้งานหนึ่งๆ

บทที่ 3

วิธีดำเนินโครงการ

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาผลกระทบของพอลิไวนิคลอไรต์ไฮเคลที่มีต่อสมบัติเชิงกลของพอลิเมอร์ผสมระหว่างพอลิไวนิคลอไรต์กับยางธรรมชาติ ซึ่งการศึกษาร่วบรวมข้อมูลจะเป็นการศึกษาทฤษฎี ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับโครงการนวัตกรรมทั้งหมด

3.1 อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

3.1.1 วัสดุและสารเคมี

3.1.1.1 เม็ดพลาสติกพอลิไวนิคลอไรต์ (PVC) เกรด B 0303 CLA บริษัท ไทยพลาสติก และเคมีภัณฑ์ จำกัด

3.1.1.2 ขาดน้ำเกลือ ได้รับความอนุเคราะห์จากโรงพยาบาลมหาวิทยาลัยนเรศวร

3.1.1.3 ยางธรรมชาติ (NR) ยางแผ่นธรรมชาติ เกรด 3

3.1.1.4 ยางธรรมชาติอิพอกซีไดซ์ (ENR) เกรด ENR-50

3.1.2 อุปกรณ์และเครื่องมือ

3.1.1.1 เครื่องผสม Two Roll Mill

3.1.1.2 เครื่องซั่งสาร (แสดงทศนิยม 4 ตำแหน่ง)

3.1.1.3 เครื่องอัดขึ้นรูป (Compression)

3.1.1.4 แม่พิมพ์รูปตั้งเบล็ค มาตรฐาน JIS K 6723

3.1.1.5 เครื่อง Differential Scanning Calorimetry (DSC)

3.1.1.6 เครื่องทดสอบ Universal Testing Machine

3.1.3 ขั้นตอนการผสมพอลิเมอร์ผสม

การทดลองนี้จะมีขั้นตอนการศึกษาอุณหภูมิการหลอมเหลวของพอลิไวนิคลอไรต์ (V-PVC) กับ พอลิไวนิคลอไรต์ไฮเคลท (R-PVC) เพื่อเตรียมพอลิเมอร์ผสม การเตรียมยางผสมสูตร และหาอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมของพอลิเมอร์ผสมและวิธีการเตรียมพอลิเมอร์ผสมที่ใช้ในการทดลองนี้

3.1.3.1 การศึกษาอุณหภูมิในการหลอมเหลวของพอลิไวนิคลอไรต์กับพอลิไวนิล - คลอไรต์ไฮเคลทเพื่อเตรียมพอลิเมอร์ผสม

ก. นำเม็ดพลาสติกพอลีไวนิลคลอไรด์ มาซึ่งน้ำหนักให้ได้ 100 กรัม
ข. ทำการศึกษาให้ความร้อนที่อุณหภูมิเริ่มต้น 140 องศาเซลเซียส

จนถึงอุณหภูมิสูงสุด คือ 190 องศาเซลเซียส โดยใช้เครื่องบดผสมสองลูกกลิ้ง (Two Roll Mill) แล้ว
ตั้งค่าอุณหภูมิลูกกลิ้งหน้าต่อลูกกลิ้งหลังเท่ากัน ความเร็วลูกกลิ้งหน้าต่อลูกกลิ้งหลัง 20:22 รอบต่อ
นาที ระยะห่างระหว่างลูกกลิ้ง 0.0 มิลลิเมตร

ค. นำเม็ดพลาสติกพอลีไวนิลคลอไรด์ (PVC) ใส่ลงในเครื่องบดผสม
สองลูกกลิ้ง (Two Roll Mill) ทั้งไว้ 5 นาที เพื่อให้เม็ดพลาสติกพอลีไวนิลคลอไรด์ (PVC) หลอม
ละลายได้หมด

หลังจากนั้นทำการทดลองการศึกษาอุณหภูมิในการหลอมเหลวของพอลีไวนิล
คลอไรด์ (PVC) เพื่อเตรียมผสมพอลีเมอร์ผสม จะเห็นว่าที่อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส สามารถทำให้
เม็ดพลาสติกพอลีไวนิลคลอไรด์ (PVC) หลอมละลายเป็นเนื้อเดียวกันได้ ขณะที่อุณหภูมิที่ต่ำกว่า
190 องศาเซลเซียส ไม่สามารถทำให้เม็ดพลาสติกพอลีไวนิลคลอไรด์ หลอมละลายเป็นเนื้อเดียวกันได้

3.2.2.2 การเตรียมยางผสมสูตรและหาอัตราส่วนผสมที่เหมาะสมของพอลีเมอร์ผสม

ทำการเตรียมยางผสมสูตรและหาอัตราส่วนของพอลีเมอร์ผสม
โดยการศึกษาการผสมเข้ากันได้ดีของพอลีเมอร์ผสมที่ได้ให้มีลักษณะเรียบ ผิวลisse เป็นมัน ไม่เกิดการ
แยกเพลสให้เห็น โดยแบ่งการทดลองเป็น 2 ตอน ดังนี้

ตอนที่ 1 การเตรียมยางผสมสูตรโดยการนวด NR ก่อนนำ PVC กับ RPVC มาผสม

ก. เตรียม NR/PVC/RPVC ตามตาราง และเติม ENR เป็นสารช่วยผสม

ตารางที่ 3.1 อัตราส่วนของ PVC/RPVC/NR/ENR

สูตร	องค์ประกอบ (phr)			
	V-PVC	R-PVC	NR	ENR
TPEr0	90	0	10	10
TPEr10	80	10	10	10
TPEr20	70	20	10	10
TPEr30	60	30	10	10
TPEr40	50	40	10	10
TPEr50	60	50	10	10
TPEr60	70	60	10	10
TPEr70	80	70	10	10
TPEr80	90	80	10	10
TPEr90	0	90	10	10

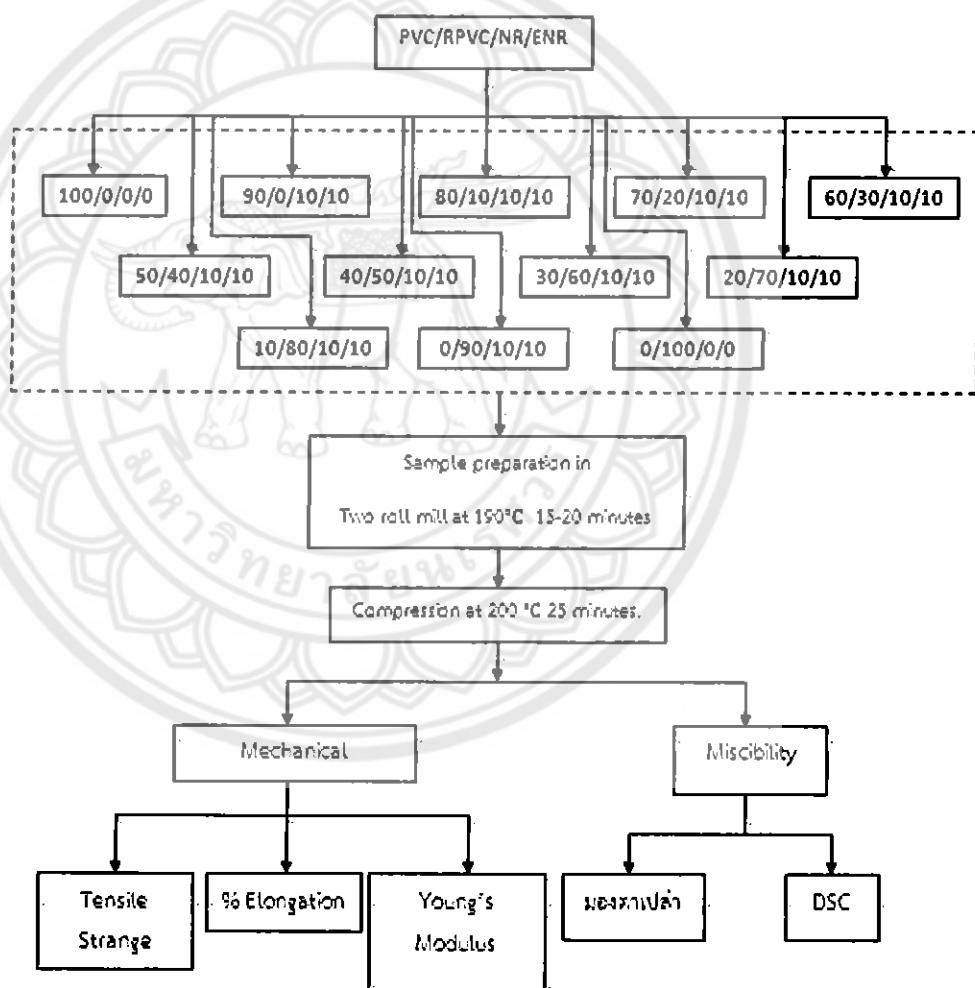
ก. ปรับตั้งกำหนดค่าเครื่องบดลูกกลิ้งโดยอุณหภูมิลูกกลิ้งหน้า : ลูกกลิ้งหลังเท่ากับ 180:180 องศาเซลเซียส ความเร็วลูกกลิ้งหน้า : ลูกกลิ้งหลัง 20:22 รอบต่อนาที ระยะห่างระหว่าง ลูกกลิ้ง 0 มิลลิเมตร

ข. นำ NR ใส่ในเครื่องบดสองลูกกลิ้งที่ตั้งค่าไว้แล้วทำการนวด NR ให้นิ่มก่อนจะนำ PVC, RPVC มาผสมกับ NR การผสมให้เข้ากันได้ดีจะใช้เวลาไม่เกิน 15 นาทีนับตั้งแต่เวลาเริ่มบด NR หลังจากนั้นจึงนำส่วนผสมใส่ลงไปตามลำดับ เมื่อใส่ส่วนผสมครบแล้วทำการบดพอคลิเมอร์ผสมนี้ ต่อไปอีกเป็นเวลา 5 นาที เวลาทั้งหมดที่ใช้ในการเตรียมพอลิเมอร์ผสมไม่เกิน 20 นาที ขณะทำการผสมยังทิ้งสองเข้าด้วยกันจะใช้วิธีการเปลี่ยนทิศทางของแผ่นยางซึ่งในการป้อนเข้าลูกกลิ้งทุกครั้ง คือ เมื่อได้แผ่นซึ่บทอกมา จะพับแผ่นตามทิศของเครื่อง ในการป้อนครั้งต่อไปจะป้อนทิศทางของ แผ่นซึ่บที้เข้าเครื่อง การทำเช่นนี้ลดผลกระทบจากการใช้เครื่องบดสองลูกกลิ้ง จะช่วยให้ผสมเป็นเนื้อเดียวกัน ได้อย่างสม่ำเสมอตลอดหน้ากว้างของลูกกลิ้ง มีการกระจายตัวมากขึ้น เมื่อทำการผสมเสร็จแล้วนำออก จากเครื่องบดสองลูกกลิ้งปล่อยชิ้นงานให้เย็นตัว

ตอนที่ 2 การทดสอบส่วนผสมที่เหมาะสมของพอลิเมอร์ผสม

ก. เตรียม PVC RPVC กับ NR โดยนำไปซึ่งน้ำหนักที่อัตราส่วนต่างๆ ดังตารางในตอนที่ 1

ข. ทำการทดสอบยังวิธีเดียวกับตอนที่ 1 ยกเว้น ขั้นตอนในการปรับอุณหภูมิในการผสมของเครื่องบดสองลูกกลิ้ง โดยทำการปรับเปลี่ยนอุณหภูมิลูกกลิ้งหน้า : ลูกกลิ้งหลัง ปรับเปลี่ยนเป็น 160:160 องศาเซลเซียส 170:170 องศาเซลเซียส 180:180 องศาเซลเซียส 190:190 องศาเซลเซียส และ 200:200 องศาเซลเซียส ตามลำดับ เมื่อได้พอลิเมอร์ผสมแล้วจะทำการเก็บพอลิเมอร์ที่ได้ไว้ประมาณ 1 วัน ก่อนทำการอัดขึ้นรูป แสดงตามรูปที่ 3.1



รูปที่ 3.1 แผนผังวิธีการทดลอง

3.1.4 กระบวนการอัดขึ้นรูป

เมื่อได้แผ่นพอลิเมอร์สมจากขั้นตอนการผสมพอลิเมอร์สมแล้วจะได้ทำการอัดขึ้นรูปโดยใช้เครื่องอัดขึ้นรูป (Compression Molding) มีขั้นตอนดังนี้

3.1.4.1 เตรียมพอลิเมอร์สมที่ทำการผสมไว้เรียบร้อยแล้วจากเครื่องบดผสมสองลูกกลิ้งทำการตัดพอลิเมอร์สมด้วยเครื่องบดย่อย หลังจากนั้นนำพอลิเมอร์ที่ตัดเสร็จแล้วมาวางบนแม่พิมพ์

3.1.4.2 เปิดเครื่องอัดขึ้นรูป (Compression Molding)

3.1.4.3 ปรับค่าอุณหภูมิและเวลาในการอัดขึ้นรูปตามที่กำหนดไว้ในการออกแบบการทดลองจนครบ

3.1.5 การทดสอบคุณสมบัติเชิงกล

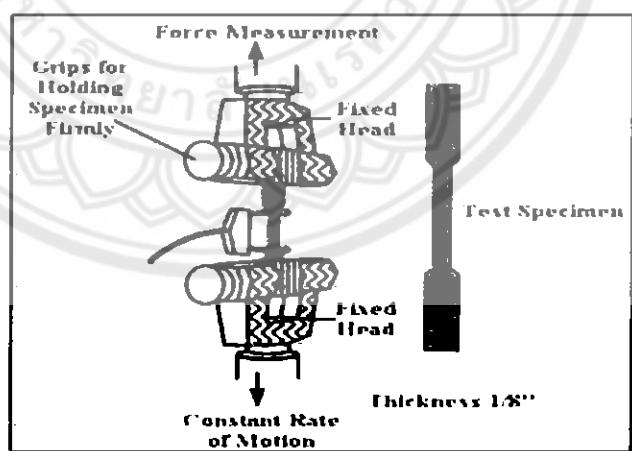
ในการทดสอบคุณสมบัติเชิงกลในโครงงานนี้ได้ทำการทดลอง 2 อย่าง คือ การทดสอบแรงดึง (Tension Test) และระยะยืด (Elongation) โดยนำชิ้นงานมาทดสอบแรงดึงโดยปฏิบัติตามมาตรฐาน JIS K 6723 ใช้สภาวะในการทดสอบดังนี้

3.1.5.1 โหลดเซลล์ (Load Cell)

10 กิโลนิตัน (kN)

3.1.5.2 ความเร็วในการดึง (Test Speed)

20 มิลลิเมตรต่อนาที



รูปที่ 3.2 แสดงภาพส่วนประกอบในการทดสอบแรงดึง [7]

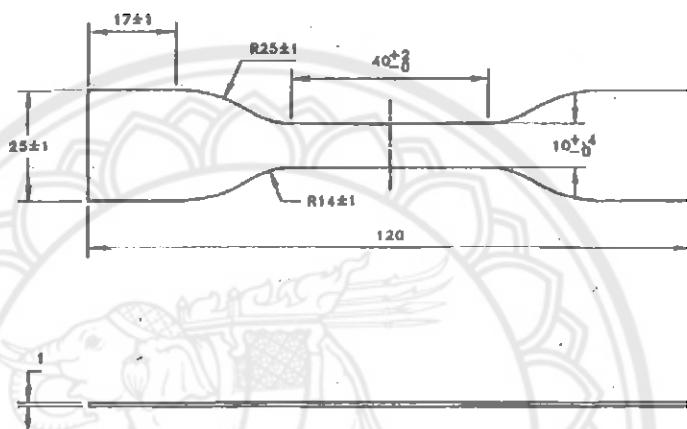
3.1.5.3 วัตถุประสงค์ในการทดสอบแรงดึงรับแรงดึง

ก. เพื่อทราบพฤติกรรมของพอลิเมอร์สมตามขอบเขตที่กำหนดของ

รับแรงดึง

ข. เพื่อฝึกทักษะการทดสอบความแข็งแรงของพอลิเมอร์สม

ค. เพื่อฝึกทักษะการประมวลผลข้อมูลเชิงสถิติ



รูปที่ 3.3 แสดงภาพมาตรฐาน JIS K 6723 [7]

3.1.6 วิธีการทดสอบ

3.1.6.1 เตรียมชิ้นงานชุดละ 5 ชิ้น บันทึกค่าความกว้างและความหนาของชิ้นงานชีดเส้นทำเครื่องหมายชิ้นงาน ณ ตำแหน่ง Grip ทั้งสองด้าน

3.1.6.2 ติดตั้ง Load Cell ขนาด 10 กิโลนิวตัน พร้อมหัวจับชิ้นงานเข้ากับ Crosshead และฐานเครื่องแล้วต่อสายสัญญาณ Load Cell เข้าที่ Crosshead

3.1.6.3 เปิดสวิตซ์เครื่องทดสอบ

3.1.6.4 จับชิ้นงานเข้ากับหัวจับตัวบนยึดให้แน่นส่วนตัวล่างเปิดปากกว้างเอาไว้

3.1.6.5 ตั้งค่าศูนย์ (Zero Force) ที่เครื่องเพื่อปรับระยะยึดให้เป็นศูนย์

3.1.6.6 ขันหัวจับล่างให้แน่น

3.1.6.7 ทำการทดสอบชิ้นงานโดยการดึงจนขาด

3.1.6.8 ทำการทดลองจนครบทั้ง 5 ชิ้น ในแต่ละชุดการทดลอง

จากผลการทดสอบแรงดึงและระยะยืดนำไปวิเคราะห์ข้อมูลเพื่อหาความสัมพันธ์ที่สามารถบอกร่องคุณสมบัติเชิงกล ดังนี้

- ความทนทานต่อแรงดึง (Tensile Strength)
- เปอร์เซ็นต์ของความยืดหยุ่น (% Elongation)
- ค่าヤงโมดูลัส (Young's Modulus)

3.1.7 การทดสอบความเข้ากันได้

ในการทดสอบความเข้ากันได้ไม่สามารถใช้เครื่องมือในการทดสอบตรวจสอบชิ้นงานตัวอย่างได้ ทางผู้ทำโครงการสามารถทดสอบความเข้ากันได้โดยวิธีมองด้วยตามเปล่า เพื่อฉลอกษณะความเข้ากันได้ของพอลิเมอร์ฟูมและทดสอบด้วยเครื่อง Differential Scanning Calorimetry (DSC)



บทที่ 4

ผลการทดลองและการวิเคราะห์

หลังจากที่ได้ทำการดำเนินงานโครงการตั้งแต่การศึกษาและเก็บรวบรวมข้อมูลการออกแบบ การทดลองการหาอุณหภูมิหลอมเหลวของในการผสมพอลิเมอร์ผสม การหาอัตราส่วนผสมกับ อุณหภูมิที่เหมาะสมของพอลิเมอร์ผสมและดำเนินการทดลองเรียบร้อยแล้ว จึงนำผลการทดลองที่ได้มาทำการวิเคราะห์ การศึกษาความเข้ากันได้และเลือกสภาวะการผสม/การขึ้นรูปของเทอร์โม – พลาสติกอีลาสโตร์เมอร์ Differential Scanning Calorimetry (DSC) และการศึกษาสมบัติทางกลของ เทอร์โมพลาสติกอีลาสโตร์เมอร์

4.1 ผลการศึกษาความเข้ากันได้และเลือกสภาวะการผสม การขึ้นรูปของเทอร์โม- พลาสติกอีลาสโตร์เมอร์

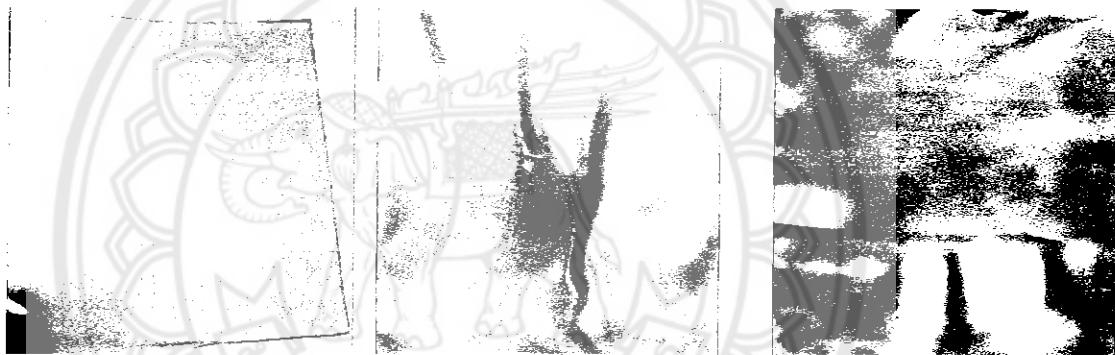
ในงานโครงการวิจัยนี้ผสมเทอร์โมพลาสติกอีลาสโตร์ระหว่างพอลิไวนิลคลอไรด์และยาง ธรรมชาติอย่างไรก็ตามเนื่องจาก PVC เป็นโมเลกุลที่มีข้าวในขณะที่ NR เป็นโมเลกุลไม่มีข้าวดังนั้นในการผสมพอลิเมอร์ดังกล่าวจะทำให้เกิดการแยกเฟสและทำให้สมบัติเชิงกลของพอลิเมอร์ผสมไม่ดีจึงได้มีแนวคิดในการนำยางธรรมชาติที่ปรับปรุงสภาพข้าวแล้วคือยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ (Epoxidized Natural Rubber, ENR) มาใช้เป็นสารช่วยผสม (Compatibilizer) ระหว่างพอลิเมอร์ที่มีสภาพข้าว ต่างกันได้โดยสภาพข้าวในกรณีของยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์จะขึ้นอยู่กับปริมาณหมู่อิพอกซ์ในยางธรรมชาติอิพอกซิไดซ์ซึ่งมีผลต่อความเข้ากันได้ของยางธรรมชาติที่ถูกดัดแปลง (ENR) โครงสร้างที่ตัวแทนนั่งพันธะคือให้กลไกเป็นวงแหวนอิพอกซ์เดย์เดย์เจลจายอยู่ในสายโซ่พอลิเมอร์ด้วยการทำปฏิกิริยาอิพอกซิเดชัน (Epoxidation) ซึ่งหมู่อิพอกซ์ (Epoxy Group) ที่เกิดขึ้นนี้จะมีความเป็นข้าว (Polarity) สูง [14] ดังนั้นการผสม (TPE) ใช้อัตราส่วน (V-PVC/NR/ENR) เท่ากับ 90/10/10 โดยอ้างอิงจาก [7] ได้ทำการศึกษาโดยใช้เครื่องผสมสองลูกกลิ้ง (Two Roll Mill) พบว่าปริมาณยางที่นำมาผสมกับพอลิไวนิลคลอไรด์ที่จะทำให้มีสมบัติเชิงกลดีที่สุดคือปริมาณ NR/ENR ต้องเท่ากับ 1/1

จากนั้นได้ทำการทดลองผสม TPE โดยการปรับเปลี่ยนช่วงอุณหภูมิ 150 – 200 องศาเซลเซียส ใช้เวลาผสม 10-15 นาทีโดยอ้างอิงจาก [7] พบว่า ที่อุณหภูมิ 150-170 องศาเซลเซียส พอลิเมอร์ผสม “ไม่เข้าเป็นเนื้อเดียวกันเนื่องจากมองเห็นเม็ดพอลิไวนิลคลอไรด์บางส่วนไม่หลอมละลายแต่มีการกระจายทั่วแผ่นซึ่งอุณหภูมิการผสม 180 องศาเซลเซียส พอลิเมอร์ผสมยังไม่เข้าเป็นเนื้อเดียวกัน เนื่องจากสังเกตด้วยตาเปล่าเห็นการแยกเฟสอย่างชัดเจนในแผ่นซึ่งที่ได้มีลักษณะเป็นลูกกลิ้ง อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส พอลิเมอร์ผสมมีความเข้าเนื้อเดียวกันได้ดี (Compatibility) โดยการสังเกตด้วยตาเปล่าเห็นแผ่นซึ่งพอลิเมอร์ผสมที่ได้มีลักษณะสีเหมือนยางธรรมชาติ และอุณหภูมิการผสม 200 องศาเซลเซียส แผ่นซึ่งพอลิเมอร์ผสมใหม่มีสีดำใหม่ของยางธรรมชาติและไม่สามารถหลอก

จากเครื่องผสมสองลูกกลิ้งได้ ดังนั้นโครงงานนี้จึงใช้อุณหภูมิในการผสมที่ 190 องศาเซลเซียส ใช้เวลาผสม 15 นาทีสำหรับการผสมพอลิเมอร์ผสมที่อัตราส่วนต่างๆ ดังตารางที่ 3.1

4.1.1 ความเข้ากันได้

ในการทดสอบความเข้ากันได้ไม่สามารถใช้เครื่องทดสอบในการตรวจสอบได้จึงใช้วิธีการตรวจสอบโดยดูความเข้ากันได้มองด้วยตาเปล่าหลังจากการผสมเสร็จแล้ว จากรูป 4.1 ก) ค) จะสังเกตเห็นได้ว่า V-PVC มีสีโปร่งใส และ R-PVC มีสีขาวขุ่นมองเห็นเป็นเนื้อเดียวกัน แต่เมื่อทำการผสมพอลิเมอร์ผสม จากรูป 4.1 ข) จะสังเกตเห็นได้ว่า พอลิเมอร์ผสมระหว่าง V-PVC/R-PVC/NR/ENR มีสีเหลืองขุ่น เพราะสีของ ยางธรรมชาติ (NR) กับ ENR มีสีเหลืองเมื่อนำมาผสมกันจึงทำให้สีของพอลิเมอร์ผสมของมาเป็นสีเหลืองคล้ายยางธรรมชาติและขึ้นอยู่กับอัตราส่วนในการผสม ด้วย ทำให้พอลิเมอร์ผสมระหว่าง V-PVC/R-PVC/NR/ENR เป็นแบบดังกล่าว



ก) V-PVC

ข) PVC/RPVC/NR/ENR

ค) R-PVC

รูปที่ 4.1 Blend clarity ของพอลิเมอร์ผสม ก) V-PVC ข) PVC/RPVC/NR/ENR ค) R-PVC

4.1.2 เครื่องอัดขึ้นรูป (Compression)

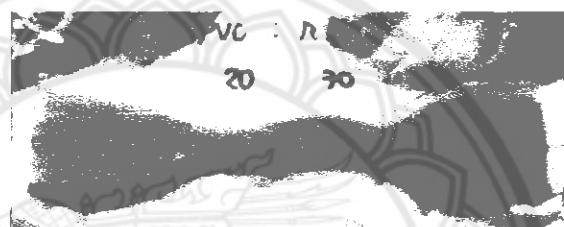
เมื่อได้เทอร์โมพลาสติกอิเล็กโตรเมอร์ (TPE) จากการผสมที่เครื่องผสมสองลูกกลิ้ง (Two-Roll Mill) แล้วทำการอัดขึ้นรูปที่เครื่องอัดขึ้นรูป (Compression) โดยการหาสภาวะของอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการขึ้นรูปช่วงอุณหภูมิ 190 - 210 องศาเซลเซียส และเวลาที่ใช้ในการขึ้นรูป 15 20 และ 25 นาที โดยอ้างอิงจาก [7] พบว่าที่อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เวลาในการอัดขึ้นรูป 15 และ 20 นาที พอลิเมอร์ผสมไม่หลอมเข้าเป็นเนื้อเดียวกันจะมองเห็นเม็ดพอลิไวนิลคลอไรด์กระจายอยู่ระหว่างแผ่นซีฟ อุณหภูมิ 200 องศาเซลเซียส และเพิ่มเวลาเป็น 25 นาที พอลิเมอร์ผสมหลอมเข้ากันเป็นเนื้อเดียวกันได้ดีเมื่อมองด้วยตาเปล่าจะมองไม่เห็นเม็ดพอลิไวนิลคลอไรด์กระจายอยู่ระหว่างแผ่นซีฟ สีที่เห็นจะเป็นสีน้ำตาลอ่อนคล้ายสีของยางธรรมชาติ และอุณหภูมิที่ 210 องศาเซลเซียส พอลิเมอร์ผสมจะใหม่มีลักษณะเป็นสีน้ำตาลแก่เกือบดำ ดังนั้นโครงงานนี้จึงใช้อุณหภูมิใน

การอัดขึ้นรูปที่ 190 องศาเซลเซียส และเวลาที่ใช้ 25 นาที สำหรับการอัดขึ้นรูปพอลิเมอร์ผสมตามรูปที่ 4.2



ก) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เวลา 15 นาที

ข) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เวลา 20 นาที



ค) อุณหภูมิ 200 องศาเซลเซียส เวลา 25 นาที

รูปที่ 4.2 รูปชิ้นงานหลังจากอัดขึ้นรูป ก) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที

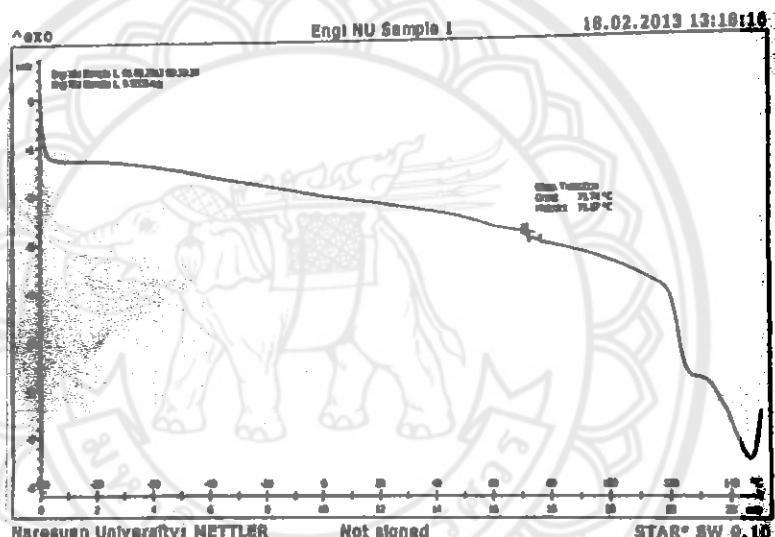
ข) อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที ค) อุณหภูมิ 200 องศาเซลเซียส
เป็นเวลา 25 นาที

4.2 Differential Scanning Calorimetry (DSC)

ในโครงการนี้จึงได้ทำการศึกษาเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ห่วงพิรีซบบีสูทชี (Virgin PVC) เกรดขาวและยางธรรมชาติเมื่อทดสอบค่าอุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว (T_g) ด้วยใช้เครื่อง Differential Scanning Calorimetry (DSC) ที่ช่วงอุณหภูมิ -100 - 250 องศาเซลเซียส พบว่า ขาดพิรีซีที่ใช้แล้วมีค่าอุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว (T_g) เท่ากับ 71.74 องศาเซลเซียส เมื่อเปรียบเทียบกับพิรีซบบีสูทชีเกรดขาว พบว่าอุณหภูมิเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้วลดลงมีความต่างของอุณหภูมิประมาณ 4 องศาเซลเซียส เนื่องจากพลาสติกผ่านกระบวนการขึ้นรูปทำให้โครงสร้างพลาสติกเปลี่ยนแปลงจากเดิมซึ่งสามารถนำมาศึกษาในการทดลองได้ เพราะมีค่า T_g ที่มีความใกล้เคียงกัน เมื่อนำไปทดสอบกันสามารถทดสอบเข้ากันได้แต่เมื่อสังเกตที่พอลิเมอร์ผสมจะสามารถสังเกตเห็นค่า T_g 2 จุดนั้นแสดงให้เห็นการแยกเฟสกันระหว่างพอลิเมอร์ผสมกับยาง

ตารางที่ 4.1 T_g ของ PVC, RPVC, NR, และพอลิเมอร์ผสม

Polymer	Composition	T _g (°C)
PVC	100%	75.9 [7]
RPVC	100%	71.74
NR	100%	-61.5 [7]
NR/ENR/PVC	10/10/90	-68.8, 65.4 [7]

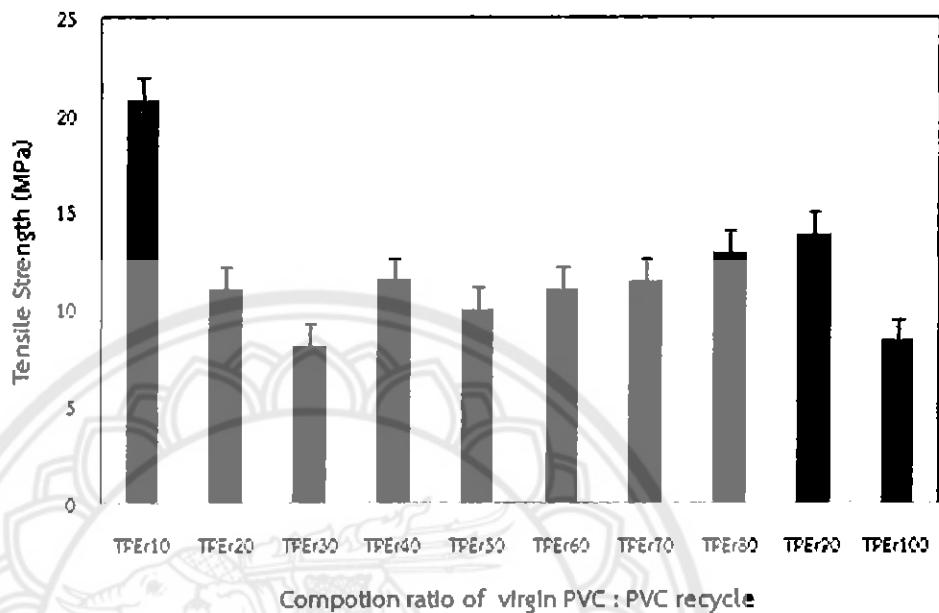


รูปที่ 4.3 กราฟจากเทคนิค DSC ของ R-PVC

4.3 การศึกษาสมบัติทางกลของเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์

ในโครงการวิจัยนี้เป็นการนำถุงน้ำเกลือพีวีซีที่ใช้แล้ว (R-PVC) กลับมาหมุนเวียนใช้ใหม่โดยมีการศึกษาถึงผลของผสมพีวีซีที่ใช้แล้วลงในเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ระหว่างพีวีซีบริสุทธิ์ (Virgin PVC) เกรดขาวและยางธรรมชาติ ในอัตราส่วนที่เพิ่มขึ้นจาก 0-90 phr. เพื่อเป็นข้อมูลพื้นฐานที่จะนำไปสู่การพัฒนาความหลากหลายของพอลิเมอร์ที่ใช้แล้วในการผสมยางธรรมชาติกับพอลิเมอร์บริสุทธิ์ซึ่งเป็นการได้มาวสดใหม่ที่เหมาะสมกับการใช้งานหนึ่งๆ โดยทำการทดสอบสมบัติทางความร้อนทางกล ได้แก่ ยังโนมดูลัส (Young's Modulus) สมบัติการยืดตัว ณ จุดขาด (Elongation at Break) และสมบัติด้านทานแรงดึง (Tensile Stress) มีขั้นตอนทดสอบอัตราส่วนละ 5 ชิ้นตัวอย่างมาตรฐาน JIS K 6723 ผลการทดสอบในตาราง ค 1) (ภาคผนวก ค)

4.3.1 ผลการทดสอบสมบัติความต้านทานต่อแรงดึง

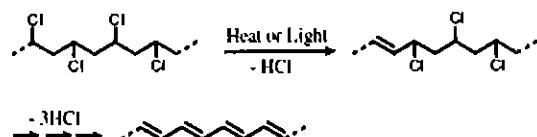


รูปที่ 4.4 สมบัติความต้านทานแรงดึงของ NR/V-PVC/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ

ทำการเตรียม TPE จากถุงน้ำเกลือพีวีซีที่ใช้แล้วกับยางธรรมชาติ (TPEr90) อัตราส่วน 90/10 phr. ทดสอบเม็ดพีวีซีบริสุทธิ์ พบว่าค่าเฉลี่ยความต้านทานต่อแรงดึงเท่ากับ 8.34 เมกะปascal ซึ่งทำให้ค่าเฉลี่ยความต้านทานต่อแรงดึงลดลง เนื่องจากความเครียดเดือนระหว่างกระบวนการผสมส่งผลให้เกิดการหลอมละลายของอนุภาคพีวีซีที่ใช้แล้ว (R-PVC) เป็นลักษณะโครงสร้างของอนุภาคเดิมเป็นการพัฒนาของสายใยพลาสติกนำไปสู่การเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติทางอุณหภูมิของพีวีซีซึ่งสาเหตุการลดลงในคุณสมบัติเชิงกล [17, 18]

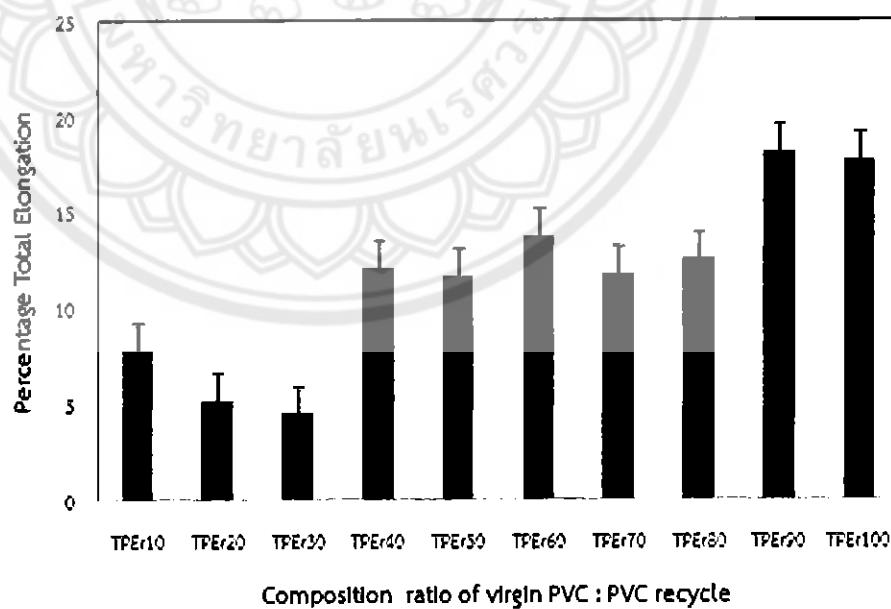
จากนั้นทำการทดลองการเตรียม TPE จากพีวีซีที่ใช้แล้วลงในพีวีซีบริสุทธิ์กับยางธรรมชาติ (V-PVC/R-PVC/NR/ENR) ในอัตราส่วนต่างๆ กัน คือ 60/30/10/10 (TPEr30) 50/40/10/10 (TPEr40) 40/50/10/10 (TPEr50) 30/60/10/10 (TPEr60) 20/70/10/10 (TPEr70) และ 10/80/10/10 (TPEr80) จากการทดลองพบว่า TPE เมื่อผสมพีวีซีที่ใช้แล้วอัตราส่วน TPEr30 ทำให้ค่าความต้านทานต่อแรงดึงลดลงเป็น 11.46 เมกะปascal เมื่อเทียบกับ TPEr0 สาเหตุจากที่กล่าวข้างต้น ในทางตรงกันข้ามค่าความต้านทานต่อแรงดึงสูงกว่า TPEr90 เนื่องจาก TPEr30 มีปริมาณของพีวีซีบริสุทธิ์ถึง 60 phr. และเมื่อทำการทดลองโดยการเพิ่มปริมาณพีวีซีที่ใช้แล้วใน TPE เมื่อเปรียบเทียบในกลุ่มของพอลิเมอร์ผสมด้วยกันเองแล้วพบว่าค่าความต้านทานต่อแรงดึงของพอลิเมอร์ผสมมีค่าใกล้เคียงกันแต่เมื่อพิจารณาในกลุ่มของพอลิเมอร์ผสมระหว่าง

V-PVC/R-PVC/NR/ENR พบว่าความต้านทานต่อแรงดึงเพิ่มขึ้นเดีกน้อยเมื่อปริมาณพวชีที่ใช้แล้วในพอลิเมอร์ผสมมีค่าเพิ่มขึ้นอาจเกิดเนื่องจากพวชีที่ใช้แล้วผ่านกระบวนการผสมส่งผ่านให้โครงสร้างพวชีเกิดการกำจัดของไฮโดรเจนคลอไรต์ที่อุณหภูมิค่อนข้างต่ำซึ่งในขั้นแรกปฏิกิริยานี้เริ่มต้นด้วยการก่อตัวของพันธะคู่หนึ่งปฏิกิริยาเกิดระหว่างมากซึ่งนำไปสู่ลำดับโพลีอีน (Polyene) ในสายโซ่หลักตามปฏิกิริยาดังรูป [18, 19, 20]



และกระบวนการที่สองจะเกิดระหว่างการสลายตัว ลำดับโพลีอีนซึ่งเป็นพันธะคู่ทำปฏิกิริยากับอย่างอื่นนำไปสู่เกิดการเข้มข้นของสายโซ่ [18] ดังนั้นการเพิ่มปริมาณอัตราส่วนของพวชีที่ใช้แล้วต่อพวชีบริสุทธิ์เป็นการเพิ่มพันธะมากขึ้นสามารถจับกับเฟสอื่นได้มากยิ่งขึ้นส่งผลให้แรงยืดเก้าระหว่างเฟส PVC และ NR แข็งแรงขึ้นทำให้ความแข็งแรงดึงของพอลิเมอร์ผสมโดยรวมเพิ่มขึ้น เมื่อพิจารณาในกลุ่มของพอลิเมอร์ผสมระหว่าง V-PVC/R-PVC/NR/ENR ดังรูปที่ 4.4

4.3.2 ผลการทดสอบสมบัติการยืดตัว ณ จุดขาด

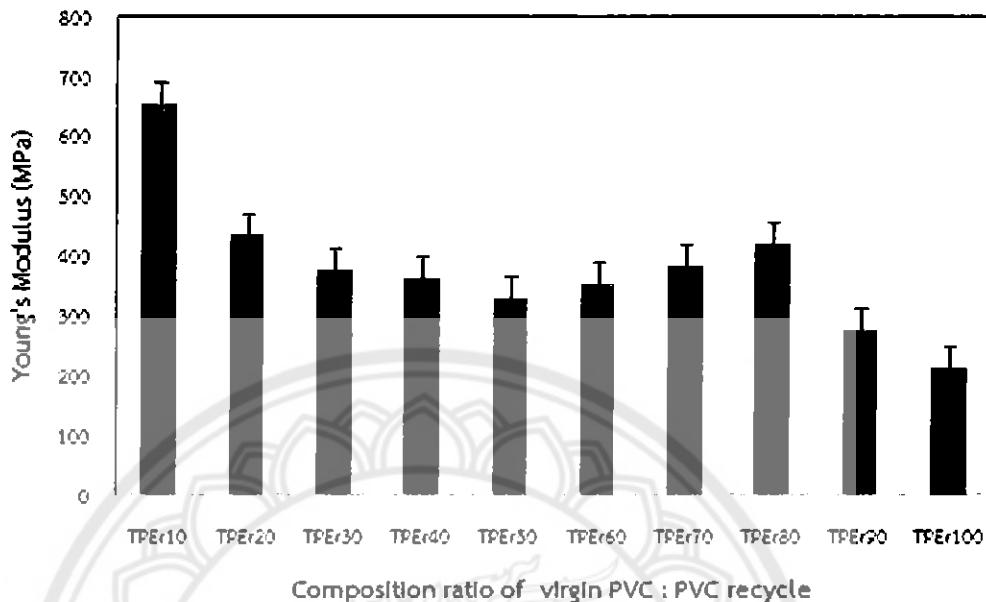


รูปที่ 4.5 สมบัติการยืดตัว ณ จุดขาด ของ NR/V-PVC/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ

จากรูปที่ 4.5 ทดสอบสมบัติการยึดตัว ณ จุดขาด ของ NR/V-PVC/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ ซึ่งที่พอลิเมอร์ผสม TPEr0 พบร้าค่าร้อยละการยึด ณ จุดขาดที่ 7.72 เมื่อเทียบกับ พีวีซีบริสุทธิ์ เนื่องจากการยางธรรมชาติและยางธรรมชาติที่ถูกดัดแปลง (ENR) ผลที่ได้สอดคล้องกับ คำอธิบายของ [10] ที่อ้างว่า ENR สามารถเกิดพันธะไฮโดรเจน (Hydrogen Bonding) กับ PVC ได้ ดังนั้น พอลิเมอร์ผสมจึงมีแรงกระทำระหว่างโมเลกุลและความแข็งแรงเพิ่มขึ้นส่งผลให้แรงยึดเกาะ ระหว่างเฟส PVC และ NR แข็งแรงขึ้นดังนั้นในงานนี้จึงอาจเป็นไปได้เช่นกันว่า ENR ที่มีปริมาณหน่วยเพิ่มขึ้นก็จะมีโอกาสที่จะเกิดพันธะไฮโดรเจนขึ้นกัน

นอกจากนั้นพิจารณาการเพิ่มปริมาณพีวีซีที่ใช้แล้วแต่ล่ะอัตราส่วนพบว่าสมบัติสมบัติ การยึดตัว ณ จุดขาด ของ NR/PVC/RPVC ที่อัตราส่วนต่างๆ คือ 60:30 จนถึง 20:70 phr. จะมีค่า สมบัติสมบัติการยึดตัว ณ จุดขาด อยู่ในแนวโน้มที่ใกล้เคียงกัน และพบว่า TPEr80 (PVC/RPVC/ENR/NR ที่อัตราส่วน 10/80/10/10) จะมีค่าร้อยละการยึดตัวณ จุดขาด สูงสุดอย่าง เห็นได้ชัดเท่ากับ 20.63 เมื่อเทียบกับพอลิเมอร์ผสมทุกอัตราส่วนผสมต่างๆ เนื่องจากการเพิ่มปริมาณ อัตราส่วนของพีวีซีที่ใช้แล้วต่อพีวีซีบริสุทธิ์เป็นการเพิ่มพันธะคู่มากขึ้นสามารถจับกับเฟสอื่นได้มาก ยิ่งขึ้นส่งผลให้แรงยึดเกาะระหว่างเฟส PVC และ NR แข็งแรงขึ้นทำให้ความแข็งแรงดึงของพอลิเมอร์ ผสมโดยรวมเพิ่มขึ้นเมื่อพิจารณาในกลุ่มของพอลิเมอร์ผสมระหว่าง V-PVC/R-PVC/NR/ENR และ ห้ายที่สุด พอลิเมอร์ผสมที่อัตราส่วน TPEr90 ซึ่งใช้พีวีซีที่ใช้แล้วทดสอบเม็ดพีวีซีบริสุทธิ์พบว่าค่า ความสามารถในการยึดตัวจะลดต่ำลงร้อยละ 2-3 ผลการทดลองที่ได้สอดคล้องกับคุณวันทนา [7] เนื่องจากมีความเป็นไปได้ที่จะเกิดพันธะคู่ของโครงสร้างพีวีซีที่ใช้แล้วมีมากเกินพอจึงทำให้สมบัติการ- ยึดตัว ณ จุดขาดลดลง

4.3.3 ผลการทดสอบสมบัติการทนต่อการเสียรูป



รูปที่ 4.6 ค่าyoung's modulus ของ NR/PVC/RPVC ที่อัตราส่วนต่างๆ

จากรูปที่ 4.6 แสดงการทดสอบค่าyoung's modulus ของเท็บบีเมอร์ R-PVC ลงไปใน PTE ทำให้ความแข็งของเนื้อวัสดุลดลง เนื่องจาก R-PVC มีค่า modulus ต่ำกว่า V-PVC และเมื่อพิจารณาเปรียบเทียบค่า modulus ในเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ระหว่าง V-PVC/NR/ENR/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ พบว่าที่อัตราส่วนผสม 80/10/10/10 (TPEr10) 70/10/10/20 (TPEr20) 60/10/10/30 (TPEr30) 50/10/10/40 (TPEr40) 40/10/10/50 (TPEr50) 30/10/10/60 (TPEr60) และ 20/10/10/70 (TPEr70) ในระบบมีค่า modulus ใกล้เคียงกัน ทั้งนี้น่าจะเป็นเพราะการเสียรูปเนื่องจากแรงดึงในช่วงแรกที่ร้อยละ 1.5-2.0 วัสดุจะมีพฤติกรรมตามลักษณะของพอลิเมอร์ หลักในพอลิเมอร์ผสมนั้น ๆ [7] ซึ่งในโครงงานนี้พอลิเมอร์ผสมทุกรอบแบบมีปริมาณของพอลิเมอร์หลักที่เป็นพีวีซีบริสุทธิ์กับพีวีซีที่ใช้แล้วเท่ากับร้อยละ 80 ดังนั้นค่า modulus ที่แสดงถึงความแข็งแรงของวัสดุจึงมีค่าใกล้เคียงกัน ซึ่งมาจากลักษณะของพีวีซีบริสุทธิ์กับพีวีซีที่ใช้แล้วนั้นเอง

ซึ่งจากการทดสอบคุณสมบัติเชิงกล ได้แก่ การทดสอบค่าความต้านทานต่อแรงดึง การทดสอบสมบัติการยึดตัว ณ จุดขาด และการทดสอบสมบัติการทนต่อการเสียรูป นั้นล้วนมีความสัมพันธ์สอดคล้องกันทั้งสิ้น ซึ่งจากรูปที่ 4.4, 4.5 และ 4.6 พิจารณาเทอร์โมพลาสติกอิเล็กทรอนิกส์ระหว่าง V-PVC/NR/ENR/R-PVC ที่อัตราส่วนต่างๆ โดยเพิ่มปริมาณพีวีซีที่ใช้แล้วตั้งแต่ 10-90 phr. พบว่า ค่าเฉลี่ยสมบัติต้านทานต่อแรงดึงมีค่าเพิ่มขึ้นตามปริมาณ R-PVC ที่ใส่เข้าไปและที่อัตราส่วนระหว่าง V-PVC/NR/ENR/R-PVC คือ 10/10/10/80 (TPEr80) มีค่าสมบัติต้านทานต่อแรงดึงเท่ากับ 13.84 เมกะปascal และอีกทั้งยังมีการยึดตัวได้ดีอีกด้วยที่สมบัติต้านทานแรงดึง ณ จุด-

ขาด เท่ากับร้อยละ 18.14 เนื่องจากการเพิ่มปริมาณอัตราส่วนของพีวีซีที่ใช้แล้วเข้าไปเป็นการเพิ่มพันธะมากขึ้นสามารถจับกับเฟสอินได้มากขึ้นส่งผลให้แรงยืดเกราะระหว่าง PVC และ NR มีความแข็งแรงดึงของพอลิเมอร์ผสมมีค่าเพิ่มขึ้นและท่ออัตราส่วนระหว่าง PVC/NR/ENR/R-PVC คือ 0/10/10/90 (TPEr90) มีค่ามีค่าสมบัติต้านทานต่อแรงดึงเท่ากับ 8.34 เมกะปascal และที่สมบัติต้านทานแรงดึง ณ จุดขาด เท่ากับร้อยละ 17.71 มีค่าลดลง สอดคล้องกับคุณวันทนา [7] เนื่องจากมีความเป็นไปได้ที่จะเกิดพันธะคู่ของโครงสร้างพีวีซีที่ใช้แล้วมีมากเกินพองึงทำให้สมบัติต้านทานต่อแรงดึงและสมบัติการยืดตัว ณ จุดขาดลดลง เพราะในพันธะคู่ที่เกิดขึ้นของพีวีซีที่ใช้แล้วยังเดิมเข้าไปในปริมาณที่มากจะทำให้เกิดการยืดเกราะระหว่างกันดีทำให้ค่าความต้านทานดีขึ้นเช่นเดียวกัน แต่ในกรณี TPEr90 ในโครงงานวิจัยนี้มีค่ามากเกินพองึงทำให้สมบัติต้านทานต่อแรงดึงลดลงตามที่ได้กล่าวมา แต่ในโครงงานวิจัยเราไม่ได้ทำการพิสูจน์พันธะคู่ เป็นเพียงข้อสันนิฐานที่คาดว่าจะเกิดพันธะคู่ของโครงสร้างพีวีซีที่ใช้แล้ว นอกจานนี้ยังส่งผลให้ค่ายังมอคูลัสมีค่าเพิ่มขึ้นแต่ท่ออัตราส่วนผสม คือ 0/10/10/80 (TPEr80) มีค่าเท่ากับ 274.86 เมกะปascal มีค่ามอคูลัสถลลงเนื่องจากยางธรรมชาติ และพีวีซีที่ใช้แล้วที่เติมลงไปมีค่าไมอคูลัสต่ำกว่า PVC ดังนั้นการเติมยางธรรมชาติและพีวีซีที่ใช้แล้วจึงกล้ายเป็นการเพิ่มความอ่อนตัวให้กับ PVC ซึ่งทำให้สมบัติต้านความแข็งแรงของพลาสติกเสียไปในขณะที่สมบัติต้านทานต่อแรงดึงและสมบัติการยืดตัว ณ จุดขาดมีค่าเพิ่มขึ้นน่าจะเกิดจาก PVC เป็นพอลิเมอร์ที่มีข้าว ส่วนยางธรรมชาติเป็นพอลิเมอร์ที่ไม่มีข้าว เมื่อเติม ENR ลงไปเพื่อทำหน้าที่เป็นสารช่วยผสมซึ่ง ENR เป็นพอลิเมอร์ที่มีข้าวจึงไปจับกับเฟสของ NR เพื่อให้มีข้าวสามารถจับกับเฟสอินได้มากยิ่งขึ้นส่งผลให้เกิดแรงยืดเกราะได้ดีมีความแข็งแรงมากขึ้นแต่ค่ามอคูลัสถลลง

บทที่ 5

บทสรุปและข้อเสนอแนะ

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาอิทธิพลของ PVC ที่ใช้แล้ว ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกลของ PVC/NR/ENR และทำสภาวะที่เหมาะสมของเครื่อง Two Roll Mill ในการทำพอลิเมอร์ผสม TPE ที่มีผลต่อสมบัติเชิงกล ที่ใช้ประโยชน์ของยางธรรมชาติไปสู่การเพิ่มมูลค่าของวัสดุพอลิเมอร์ผสมเพื่อขยายขอบเขตในการใช้งานของ PVC โดยผลการทดลองสรุปได้ดังนี้

5.1 ผลการทดลอง สรุปได้ดังนี้

5.1.1 การศึกษาความเข้ากันได้

เนื่องจากในงานทดลองไม่สามารถใช้เครื่องมือที่สามารถทดสอบความเข้ากันได้ของ พอลิเมอร์ผสมได้ ในโครงการนี้สามารถทดสอบได้เฉพาะการมองด้วยตาเปล่า พบว่า PVC/NR/ENR/RPVC เมื่อพิจารณาด้วยตาเปล่า ระบบ PVC/NR/ENR กับ PVC/NR/ENR/RPVC สามารถผสมเข้าเป็นเนื้อเดียวกัน มีลักษณะทึบแสงมองไม่เห็นการแยกเฟสของพอลิเมอร์ผสมระหว่าง PVC/NR/ENR/RPVC และยืนยันจากเทคนิคต่างๆ Differential Scanning Calorimetry (DSC) พบว่า PVC/NR/ENR มีค่า T_g สูงค่า การเพิ่ม RPVC ในพอลิเมอร์ผสม PVC/NR/ENR/RPVC ที่สามารถรวมเป็นเนื้อเดียวกัน เพราะค่า T_g ของ V-PVC มีค่าอุณหภูมิใกล้เคียงกันกับ R-PVC

5.1.2 สภาวะที่เหมาะสมในเครื่อง Two Roll Mill

สภาวะที่เหมาะสมในการผสมพอลิเมอร์ผสมใช้ความเร็วรอบที่ 20 รอบต่อนาที อุณหภูมิในการหลอมเหลวของพอลิไวนิลคลอไรด์ (PVC) โดยใช้เครื่องบดผสมสองลูกกลิ้ง (Two Roll Mill) ที่ อุณหภูมิ 190 องศาเซลเซียส สามารถทำให้มีเดพลาสติกพอลิไวนิลคลอไรด์ (PVC) หลอมละลายเป็นเนื้อเดียวกันได้

5.1.2 สมบัติทางกลของพอลิเมอร์สมรรถห่วง V-PVC/NR/ENR, R-PVC/NR/ENR และ V-PVC/NR/ENR/R-PVC

พบว่าสมบัติต้านทานต่อแรงดึง และค่าโมดูลัสของพอลิเมอร์สมรรถห่วง V-PVC/NR/ENR สูงที่สุดมีค่าเท่ากับ 20.74 และ 652.65 เมกะปานาแคล ตามลำดับ และสมบัติการยืดตัว ณ จุดขาดของพอลิเมอร์สมรรถห่วง V-PVC/NR/ENR/R-PVC สูงที่สุดมีค่าเท่ากับ ร้อยละ 20.63 นั้นคือที่ปริมาณ R-PVC เพิ่มขึ้นทำให้สมบัติการยืดตัว ณ จุดขาดมีค่าต่ำสุด เนื่องจากการเพิ่มปริมาณอัตราส่วนของพีวีซีที่ใช้แล้วเข้าไปเป็นการเพิ่มพันธะมากขึ้นสามารถจับกับเฟสอื่นได้มากขึ้น ส่งผลให้แรงยืดและการระห่วง V-PVC และ NR มีความแข็งแรงตึงของพอลิเมอร์สมรรถห่วงมีค่าเพิ่มขึ้น

5.2 ข้อเสนอแนะ

5.2.1 ในการทดสอบค่าความต้านทานต่อแรงดึง ค่ายังโมดูลัส ค่าการยืด ณ จุดขาด คาดเคลื่อนจากเครื่อง Universal Testing Machine ที่ใช้ในการทดสอบจำเป็นต้องติดตั้งอุปกรณ์เสริมคือ หัวจับชิ้นทดสอบทุกรุ่น ซึ่งหัวจับชิ้นทดสอบมีหน้าที่หลักในการจับยึดชิ้นทดสอบเข้ากับเครื่องทดสอบ โดยต้องสามารถรับและถ่ายแรงจากเครื่องสู่ชิ้นทดสอบได้เป็นอย่างดี และประดิษฐ์สำหรับหัวจับต้องสามารถให้แรงผ่านชิ้นทดสอบตามแนวแกน ซึ่งต้องตั้งค่าการทดสอบและเลือกหัวจับที่เหมาะสม ทั้งนี้ เพื่อชิ้นทดสอบอยู่ในแนวที่ถูกต้องทั้งก่อนและระหว่างดำเนินการทดสอบ สำหรับวัสดุเหลี่ยมให้ใช้หัวจับปากกว้างเพื่อเพิ่มพื้นที่สัมผัสรแต่ไม่จำเป็นสำหรับวัสดุประเภท ทั้งนี้ เนื่องจากหัวจับจะบีบวัสดุแล้วทำให้เกิดการแตกหักที่ปลายชิ้นทดสอบแทนที่ จะเกิดการแตกหักในช่วงของระยะทดสอบ ดังนั้นอาจมีการคาดเคลื่อนจากการติดตั้ง

5.2.2 ศึกษาสมบัติต้านทานแรงกระแทก

ศึกษาสมบัติต้านทานแรงกระแทกของพอลิเมอร์สม ระหว่าง V-PVC/NR/ENR/R-PVC อาจทำให้ค่าสมบัติต้านทานแรงกระแทกสูงขึ้นกว่า V-PVC/NR/ENR

5.2.3 ศึกษาความเข้ากันได้

5.2.3.1 ศึกษาอุณหภูมิจุดหลอมเหลว (T_m) และอุณหภูมิความเป็นผลีก (T_d) ที่เครื่อง Differential Scanning Calorimetry (DSC) ของพอลิเมอร์ผสม

5.2.3.2 ศึกษาหมู่พันธุ์เคมีในพอลิเมอร์ผสมด้วยเครื่อง Fourier Transform Infrared (FTIR) Spectroscopy ซึ่งเป็นเทคนิคทางด้าน Infrared Spectroscopic ที่มีประสิทธิภาพในการจำแนกประเภทของสารอินทรีย์ สารอนินทรีย์ และพันธุ์เคมีในโมเลกุล รวมถึงสามารถบอกถึงปริมาณองค์ประกอบที่มีอยู่ในโมเลกุลของสารผสมตัวอย่างที่ไม่ทราบชนิด เทคนิค FTIR นี้มีความไวใช้ระยะเวลาในการตรวจสอบน้อยกว่าเทคนิคอื่นๆ

5.2.4 ศึกษาลักษณะสัณฐานวิทยาของพอลิเมอร์ผสม

ศึกษาสัณฐานวิทยาของพอลิเมอร์ผสมเพื่อคุ้นโครงสร้างและขนาดอนุภาคจากเครื่อง Scanning Electron Microscope (SEM) เพื่อทดสอบถูกความเข้ากันได้ของพอลิเมอร์ผสม

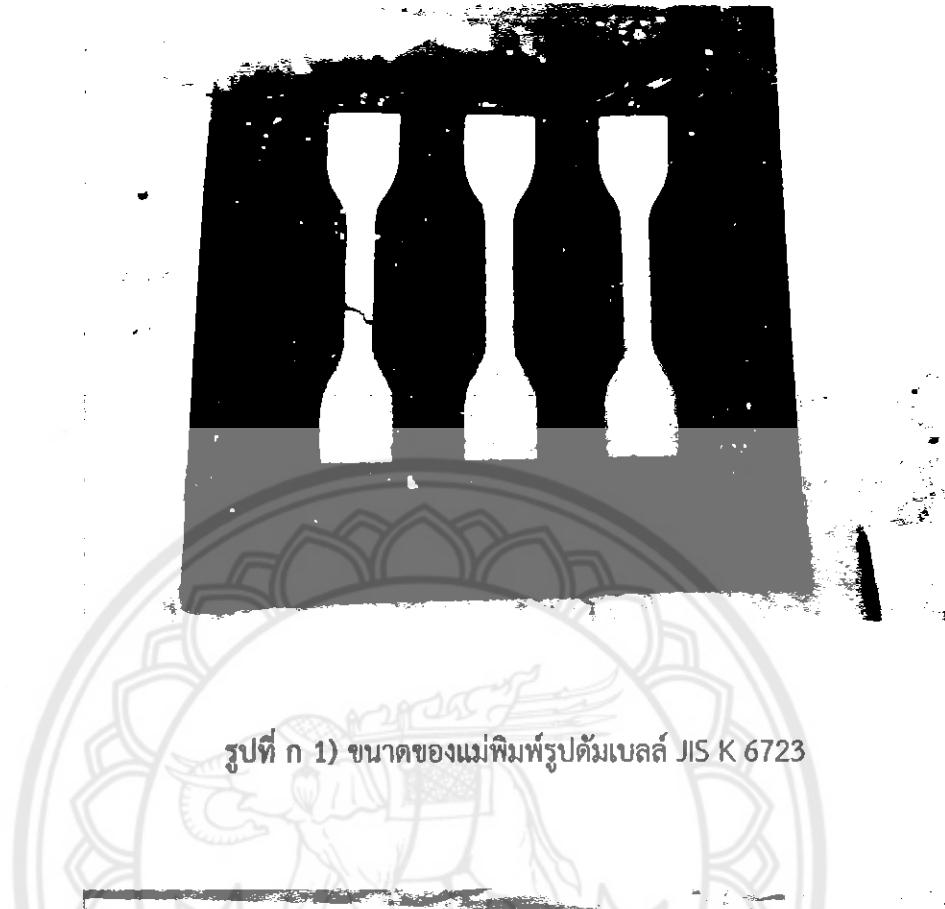


เอกสารอ้างอิง

- [1] Harper, C.A. (1998). *Handbook of Plastics. Elastomer and Composites*, 3rd ed. McGraw Hill Book CO., New York.
- [2] เสาร์จัน ช่วยจุลจิตร. เอกสารประกอบการสอน : เทคโนโลยีของยาง (หน้า 14). ภาควิชาวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- [3] Brydson, J.A. (1995). *Plastic Material*. Butterworth Heineman. Great Britain., pp. 298-347.
- [4] W.Smith. (1998). *Handbook of Foundations of Materials Science and Engineering* 4th edition. McGraw Hill Book CO., New York.
- [5] ไพรัตน พงศ์พาณิชย์. (4 พฤษภาคม 2550). ความสำคัญของ “ถุงน้ำเกลือทางการแพทย์”. สืบค้นเมื่อ 16 กันยายน 2552,
จาก <http://www.thailabonline.com/drug/drug1.htm>.
- [6] ไพรัตน์ กลินพิทักษ์. (2534). “การอิพอกซิเดชันและการวิเคราะห์ (epoxidation of Rubber and its Analysis)”. วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี, ปีที่ 6, ฉบับที่ 1-3, หน้า 147-151.
- [7] วันทนา สุขแก้ว. (2543). การปรับปรุงสมบัติ้านทานแรงกระแทกของพอลีไวนิลคลอไรด์โดย การผสมยางธรรมชาติ. คณะพลังงานและวัสดุ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี.
- [8] Lee, S. Y., Kim, J. H. and Kim, B. K. (1997). Natural Rubber Blends with Epoxidized Natural Rubber. *Journal of Macromolecular Science Part B Physics*, Vol. B36, No. 5, pp. 579-594.
- [9] Poh, B. T., and Khok, G. K. (2000). Tensile Property of Epoxidized Natural Rubber/Natural Rubber Blends. *Polymer-Plastics Technology and Engineering*, Vol. 39, No. 1, pp. 151-161.
- [10] Ishiaku, U.S., Nasir, M. and Mohd Ishak, Z.A. (1995). Rheological Properties of Poly(vinyl chloride)/Epoxidized Natural Rubber Blends: Part I Composition Dependence and The Effect of Compounding Condition. *J. Vinyl. Addit. Technol.*, Vol. 1, No. 3, pp. 142-147.

- [11] Ishiaku, U.S., Nasir, M. and Mohd Ishak, Z.A. (1995). Aspects of Miscibility in Poly(vinyl chloride)/Epoxidized Natural Rubber Blends: Part II Mechanical and Morphological Properties. *J. Vinyl. Addit. Technol.*, Vol. 1, No. 3, pp. 223-231.
- [12] De, S.K. (1993). Carboxylate Nitrile Rubber as a Reactive Compatibilizer for Immiscible Blends of Poly(vinyl Chloride)/Epoxidized Natural Rubber Blends. *Journal of Applied Polymer Science.*, Vol. 50, pp. 1369-1377.
- [13] C. R. Rhyner, et al. (1995). *Waste Management and Resource Recovery*. USA: CRC Press., pp. 129-136.
- [14] *J. Vinyl. Addit. Technol.*, Vol. 16, No. 4, pp. 219-230.
- [15] จากรุณี จีรพันธ์. (2546). “การศึกษาผลกระทบของยางธรรมชาติอิพอกซี่ไทด์ที่มีต่อสัณฐานวิทยาและสมบัติของพอลิเมอร์สมรรถะห่วงพอลิไวนิลคลอไรด์กับยางธรรมชาติ”. คณะพลังงานและวัสดุ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี.
- [16] ZAINAL A. NASIR. (1998). Internal Mixer Studies of Poly(vinyl Chloride) / Epoxidized Natural Rubber Blends. School of Industrial Technology, University of Science, 11800, Minden, Penang, Malaysia.
- [17] W. Arayapranee. (2003). Blends of Poly(Vinyl Chloride) (PVC)/Natural Rubber-g-(Styrene-co-Methyl Methacrylate) for Improved Impact Resistance of PVC. Department of Chemical Engineering. Faculty of Engineering, Rangsit University. Phatum Thani, 12000,Thailand.
- [18] J. C. ARNOLD. (2010). *The Properties of Recycled PVC Bottle Compounds*. Department of Materials Engineering University of Wales Swansea Singleton Park, Swansea, SA2 8PP, U.K.
- [19] Eckhard Plinke. (1988). *Mechanical Recycling of PVC Wastes*. Study for DG XI of the European Commission.



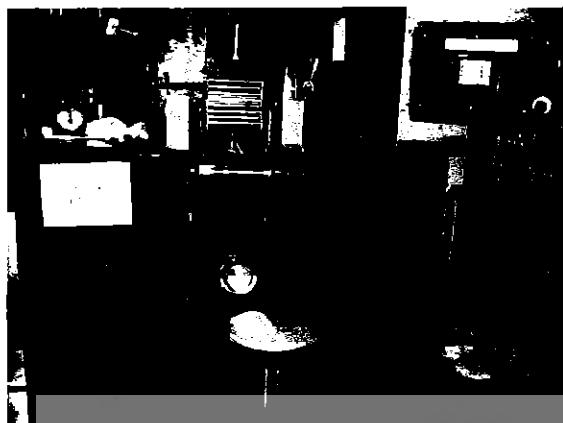


รูปที่ ก 1) ขนาดของแม่พิมพ์รูปดั้มเบลส์ JIS K 6723



รูปที่ ก 2) ภาชนะเมื่อผ่านการอัดขึ้น





เครื่อง Two roll mill

เครื่อง Compression Molding



เครื่องทดสอบแรงดึง



เครื่องซั่งดิจิตอล 4 ตำแหน่ง

รูปที่ ข 1) รูปเครื่องมือที่ใช้ในการทดลอง



รูประหว่างทำการนวดยางธรรมชาติ

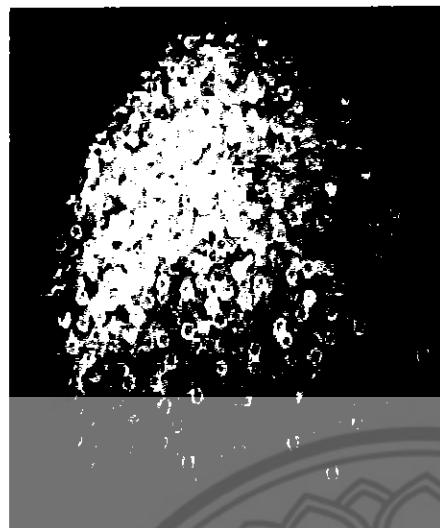
รูประหว่างการผสมพอลิเมอร์



รูประหว่างการผสมพอลิเมอร์

รูประหว่างทำการผสมพารั่อมกีดออกมานเป็นแผ่น

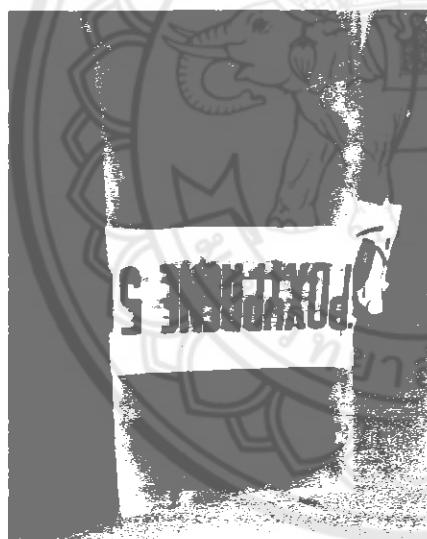
รูปที่ ๒) รูปขั้นตอนการผสมพอลิเมอร์ผสม



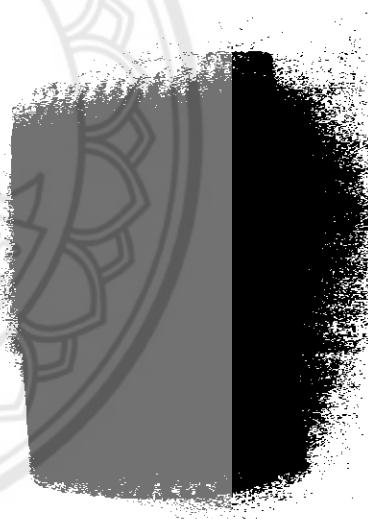
เม็ด PVC บริสุทธิ์



พลาสติก PVC ที่ใช้แล้ว

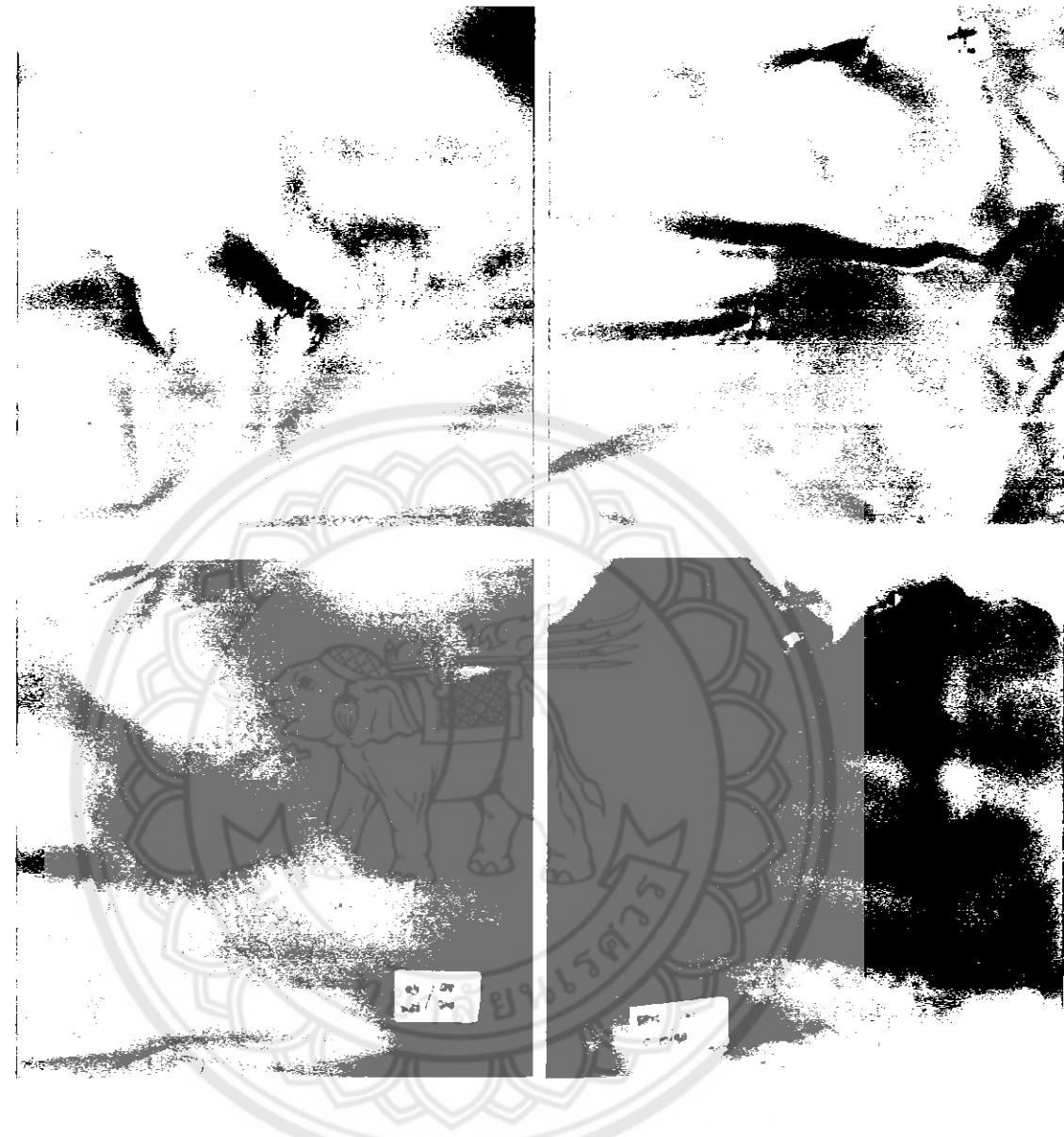


ยาง ENR-50

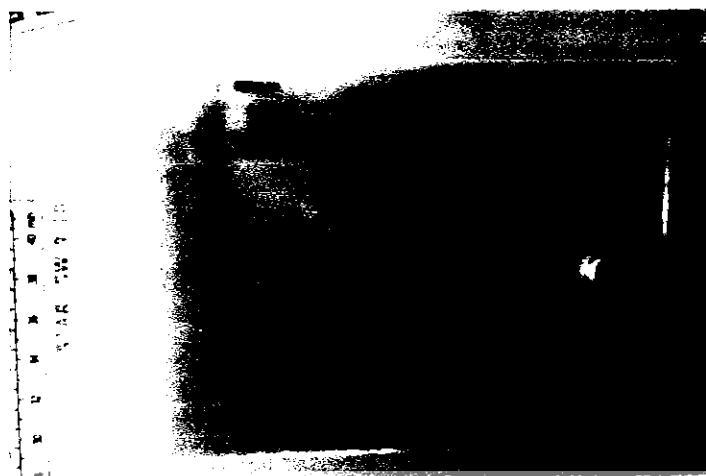


ยางธรรมชาติ (NR)

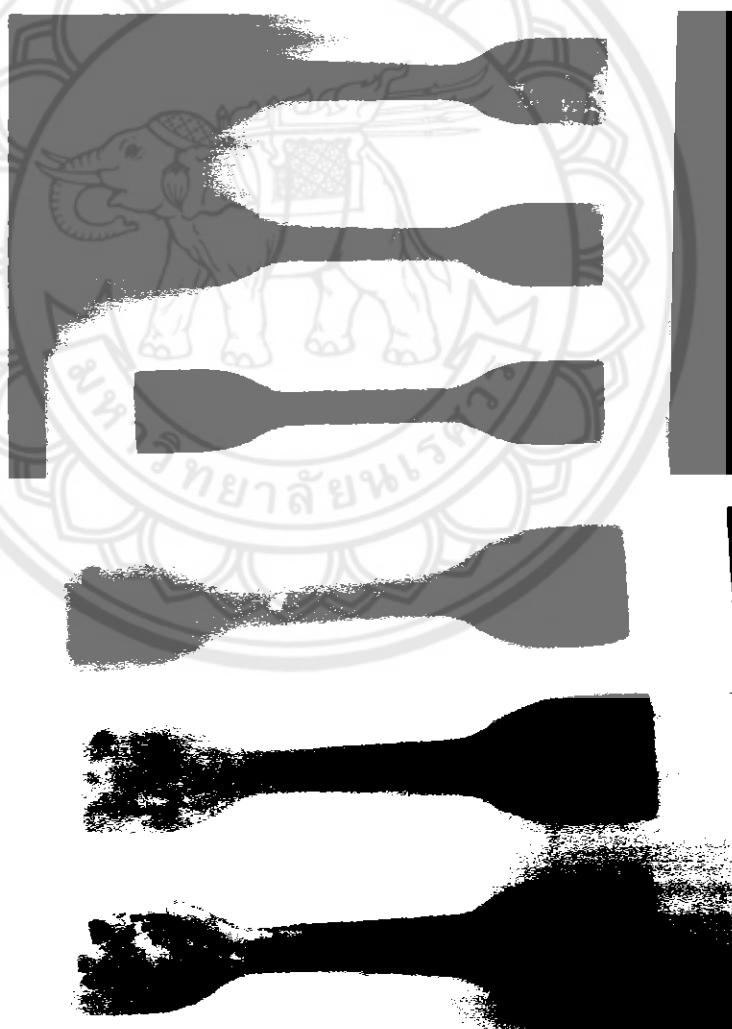
รูปที่ ข 3) วัสดุที่ใช้ในการทดลอง



รูปที่ ๔) รูปชิ้นงานที่ได้จากการทำพอกลิเมอร์ผสม



รูปที่ ข 5) รูปชิ้นงานตัวอย่างของถุงน้ำเกลือเตรียมทดสอบ DSC



รูปที่ ข 6) รูปตัวอย่างชิ้นงานหลังจากการอัดเข้ารูป



ตารางที่ ค 1) สมบัติความต้านทานต่อแรงดึงของ PVC และพอลิเมอร์ผสมต่างๆ

พอลิเมอร์ผสมระหว่าง PVC/NR/ENR/RPVC ที่อัตราส่วนผสม	ความต้านทานต่อ ^{แรงดึง} (MPa)	สมบัติการยืด ณ จุด ขาด(%)	ยังโน้มถลัก (MPa)
100:0:0:0	44.23	6.18	1518.73
90:10:10:0	20.74	7.72	652.65
80:10:10:10	11.02	5.14	433.67
70:10:10:20	8.00	4.46	374.23
60:10:10:30	11.46	12.01	361.90
50:10:10:40	9.96	11.60	328.58
40:10:10:50	11.02	13.72	351.36
30:10:10:60	11.43	11.70	382.58
20:10:10:70	12.89	12.51	417.82
10:10:10:80	13.84	18.14	274.86
0:10:10:90	8.34	17.71	210.20
0:0:0:100	17.01	2.53	283.76