

## บทที่ 5

### วิจารณ์และสรุปผลการทดลอง

#### 5.1 การสังเคราะห์และวิเคราะห์โคและเทอร์พอลิเมอร์

โคและเทอร์พอลิเมอร์แบบสุ่มของ LL, CL และ G สังเคราะห์ได้โดยผ่านกระบวนการบีลค์ พอลิเมอไรซ์ชันแบบเปิดวง (bulk ring-opening polymerisation) ที่อุณหภูมิ  $120^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 48 ชั่วโมง โดยใช้สแตนนัสแอซิเตทเป็นตัวริเริ่มปฏิกิริยา ได้โคพอลิเมอร์ P(LL-co-CL) อัตราส่วน LL : CL เท่ากับ 75 : 25 mol % และเทอร์พอลิเมอร์ P(LL-co-CL-co-G) อัตราส่วน LL : CL : G เท่ากับ 73 : 16 : 11 mol % ผลการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค  $^{13}\text{C-NMR}$  พบว่าเทอร์พอลิเมอร์เป็นแบบสุ่มแต่ เทอร์พอลิเมอร์เป็นแบบสุ่มไม่สมบูรณ์ โดยมีความยาวของบล็อก LL เท่ากับ 6 และ 4 สำหรับ โคและเทอร์พอลิเมอร์ ตามลำดับ

จากการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค GPC ได้ค่า  $\overline{M}_n$  เท่ากับ 10760  $\overline{M}_w$  เท่ากับ 28400 มีค่า การกระจายน้ำหนักโมเลกุล ( $\overline{M}_w/\overline{M}_n$ ) เท่ากับ 2.64 สำหรับโคพอลิเมอร์ และเทอร์พอลิเมอร์มีค่า  $\overline{M}_n$  เท่ากับ 12670 และ  $\overline{M}_w$  เท่ากับ 24850 มีค่าการกระจายน้ำหนักโมเลกุล ( $\overline{M}_w/\overline{M}_n$ ) เท่ากับ 1.96 ความหนืดอินทรินสิก [η] ของพอลิเมอร์ทั้งสองชนิด ในเตรตะไไซโครฟลูแรน ที่อุณหภูมิ  $40^{\circ}\text{C}$  มีค่าเท่ากับ 0.59 น้ำหนักโมเลกุลเฉลี่ยของพอลิเมอร์ทั้งสองมีค่าสูงเพียงพอสามารถปั่นเป็นเส้น ไปได้

การศึกษาสมบัติทางความร้อนโดยเทคนิค DSC และ TG พบว่า P(LL-co-CL) ไม่ปราศ  $T_g$  ในช่วงอุณหภูมิที่วิเคราะห์ แต่แสดงอุณหภูมิการหลอมเหลว ( $T_m$ , peak) ที่อุณหภูมิ  $144^{\circ}\text{C}$  โดย มีความร้อนของการหลอมพลีก ( $\Delta H_m$ ) เท่ากับ  $24.8 \text{ J.g}^{-1}$  ขณะที่ P(LL-co-CL-co-G) แสดงค่า  $T_g$  ที่ อุณหภูมิ  $31^{\circ}\text{C}$  และหลอมเหลว ( $T_m$ , peak) ที่อุณหภูมิ  $120^{\circ}\text{C}$  โดยมี  $\Delta H_m$  เท่ากับ  $15.5 \text{ J.g}^{-1}$  ใน พอลิเมอร์ทั้งสองไม่ปราศ  $T_c$  เลย จากการเปรียบเทียบค่า  $\Delta H_m$  ในทั้งสองพอลิเมอร์อาจกล่าวได้ว่า โคพอลิเมอร์เกิดพลีกได้มากกว่าเพียงเล็กน้อย ทั้งนี้ความแม่นยำของการเปรียบเทียบขึ้นอย่างมากกับ การกำหนดขอบเขตของ baseline ในการคำนวณ  $\Delta H_m$  จากเทอร์โมแกรม (ตู้รูป 3.25-3.26 ประกอบ) แต่อย่างไรก็ตาม พอลิเมอร์ทั้งสองมีอุณหภูมิการลายตัว ( $T_d$ ) ใกล้เคียงกันคือ เริ่ม ลายตัวที่อุณหภูมิ  $262$  และ  $251^{\circ}\text{C}$  สำหรับ โคและเทอร์พอลิเมอร์ ตามลำดับ การสูญเสียน้ำหนัก เป็นแบบขั้นตอนเดียวในทั้งสองกรณี อุณหภูมิการหลอมเหลว ( $T_m$ ) และอุณหภูมิการลายตัว ( $T_d$ )

เป็นข้อมูลสำคัญที่ใช้กำหนดอุณหภูมิในการหลอมพอลิเมอร์เพื่อการปั่นหลอมเส้นใย โดยต้องกำหนดอุณหภูมิในการหลอมพอลิเมอร์ให้มีความหนืดที่เหมาะสมที่จะปั่นเป็นเส้นใยได้ และต้องไม่ให้เกิดการสลายตัวของพอลิเมอร์ขณะอยู่ในกระบวนการปั่นเส้นใย

## 5.2 การผลิตเส้นใยโดยและเทอร์พอลิเมอร์ด้วยกระบวนการปั่นหลอม

การผลิตเส้นใยทำโดยกระบวนการปั่นหลอมที่อุณหภูมิ 155 °C และ 125 °C สำหรับ P(LL-co-CL) และ P(LL-co-CL-co-G) ผ่านรูสปีนเนอเรตที่มีรูขนาด 1.0 mm ลงในน้ำเย็น 10-15 °C เส้นใยที่ได้มีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.6-0.8 mm เส้นใยมีลักษณะใส ไม่มีสี มีผิวเรียบและไม่มีฟองอากาศอยู่ภายใน ซึ่งเป็น เพราะได้ทำการอัดพอลิเมอร์ให้เป็นแท่ง ก่อนทำการปั่นหลอมเส้นใย

ผลจากการวิเคราะห์สมบัติทางความร้อนของเส้นใยปั่นหลอมด้วยเทคนิค DSC พบว่าเส้นใยมีโครงสร้างภายในเป็นอัลตราสีน้ำเงิน เกือบทั้งหมด เนื่องจากเส้นใยถูกปั่นลงสู่น้ำเย็นทันที นอกจากนี้ยังพบอีกว่าเทอร์พอลิเมอร์เกิดผลึกได้ช้ากว่าเนื่องจากมี LL ในปริมาณที่น้อยกว่าเล็กน้อย และบังเอิญ CL และ G ที่มีโครงสร้างไม่เกลี่ยต่อกันแทรกต่างกันแทรกอยู่อย่างสุ่ม และเมื่อทดสอบสมบัติเชิงกลด้วยเครื่อง Universal Mechanical Testing Machine พบว่า เส้นใยไม่แข็งแรงสามารถยืดได้มาก (stress at break <10 และ strain at break > 1200 %) ทั้งนี้ เพราะโครงสร้างส่วนใหญ่เป็นอัลตราสีน้ำเงิน

## 5.3 การปรับปรุงสมบัติเชิงกลของเส้นใยปั่นหลอม

เส้นใยปั่นหลอมของโดยและเทอร์พอลิเมอร์ถูกนำมาดึงยืดที่อุณหภูมิต่างๆ และพบว่า สามารถดึงยืดได้ที่อุณหภูมิ 50-80 °C และในช่วงของอุณหภูมนี้ พบว่าการดึงยืดเส้นใยที่อุณหภูมิ 70 และ 50 °C ได้เส้นใยที่แข็งแรงที่สุดสำหรับโดยและเทอร์พอลิเมอร์ ตามลำดับ ความแข็งแรงหลังการดึงยืดมีค่าเพิ่มขึ้นถึงประมาณ 3000 % ของเส้นใยปั่นหลอม (ดูตาราง 4.4) ซึ่งเป็นผลของการมีผลึกเพิ่มขึ้น และมีการจัดเรียงตัวที่ดีของไมเลกุลเนื่องจากการดึงยืด และการจัดเรียงตัวจะเกิดขึ้นได้ดีต่อเมื่ออัตราเร็วในการดึงยืดเพียงพอในการเหนี่ยวนำให้ไมเลกุลสามารถเรียงตัวตามแนวแรงได้ ณ อุณหภูมิขณะดึงยืด นั่นคือพลังงานที่ไมเลกุลได้รับเมื่อให้ความร้อนที่อุณหภูมนี้จึงฯ และแรงเหนี่ยวนำให้เกิดการจัดเรียงตัวด้วยการดึงยืดจะต้องสอดคล้องกัน

ปัจจัยสำคัญที่ต้องกล่าวถึงคือ อัตราส่วนการยืด ( $\lambda$ ) เป็นที่รู้กันทั่วไปว่า ยิ่งดึงยืดเส้นใยให้มีอัตราส่วนการยืดสูงเท่าไร เส้นใยจะยิ่งมีการจัดเรียงตัวดีขึ้นเท่านั้น และจะมีความแข็งแรงมากขึ้น

ด้วยเข่นกัน แต่ในกรณีการดึงยืดที่มีอุณหภูมิสูงขึ้น ย่อมเป็นไปได้อย่างมากที่จะสามารถดึงยืดได้มาก เพราะโมเลกุลมีพลังงานสูงจะเคลื่อนขยายได้ง่ายจึงยืดออก แต่อาจไม่สามารถถูกเหนี่ยวแน่ให้จัดเรียงตัวให้ได้ เพราะแรงยืดเห็นจะไม่สามารถเอาชนะแรงเคลื่อนขยายแบบสุ่มของโมเลกุลขณะร้อนได้ ดังเช่นผลการดึงยืดที่อุณหภูมิ  $80^{\circ}\text{C}$  เป็นต้น ดังนั้นจึงต้องมีอัตราเร็วในการดึงยืดสอดคล้องกับอุณหภูมิขณะดึงยืด

หลังการดึงยืดเส้นไปปั่นหลอมครั้งหนึ่งแล้ว อาจเพิ่มค่าอัตราส่วนการยืดได้อีกด้วยการดึงยืดครั้งที่ 2 โดยผ่านกระบวนการผ่อนคลายโมเลกุล (molecular relaxation) ด้วยการแอนนิลที่อุณหภูมิสูงขึ้น และผลการแอนนิลเส้นใยที่อุณหภูมิ  $60^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 5 ชั่วโมง หลังการดึงยืดครั้งแรกที่  $50^{\circ}\text{C}$  พบว่า เส้นใยมีความแข็งแรงลดลงแต่มีความยืดหยุ่นมากขึ้น (มีค่า stress at break = 158 MPa และ strain at break = 209 % สำหรับโพลิเมอร์ และ stress at break = 153 MPa และ strain at break = 249 % สำหรับเทอร์โพลิเมอร์) กล่าวคือ เส้นใยมีความอ่อนนุ่มกว่าเส้นใยที่ถูกดึงยืดในครั้งแรกที่อุณหภูมิ  $50^{\circ}\text{C}$  ทั้งนี้ เพราะหลังการแอนนิลโมเลกุลจะอยู่ในสภาพผ่อนคลายและสามารถดึงยืดได้อีกครั้ง แต่ผลพบว่า การดึงยืดครั้งที่ 2 ทำได้ยากขึ้น โดยเส้นใยมักขาดหรือหลุดจากกีมคีบ และสามารถยืดออกได้น้อยลง จากความพยายามดึงยืดให้ได้อัตราส่วนการยืดสูงขึ้น สามารถทำได้ที่อุณหภูมิ  $60^{\circ}\text{C}$  และจากผลการทดสอบ พบว่าเส้นใยมีความสามารถยืดได้น้อยลง โดยเฉพาะอย่างยิ่งในกรณีของโพลิเมอร์ ในขณะที่เทอร์โพลิเมอร์มีความแข็งแรงเพิ่มขึ้นชัดเจน (ดูรูป 4.35-4.36 ประกอบ)

จากการศึกษาที่สอดคล้องกันทั้ง โคลและเทอร์โพลิเมอร์นี้ สามารถกล่าวได้ว่า กระบวนการปรับปรุงสมบัติเชิงกลของเส้นใย สามารถทำได้ด้วยการดึงยืดสลับกับการแอนนิล โดยควบคุมให้อัตราการดึงยืด อุณหภูมิ และเวลาในการแอนนิล มีความเหมาะสม ซึ่งเป็นปัจจัยสำคัญที่ต้องควบคุมให้ได้การจัดเรียงตัวที่ดี

ตัวปัจจัยหนึ่งที่มีชี้แจงความแข็งแรงของเส้นใยคือ ปริมาณพลีก จากเทอร์โนแกรม DSC พบว่าเส้นใยหลังการดึงยืดเกือบทุกเงื่อนไข แสดงพีค ( $T_{\text{stress}}$ ) ที่อุณหภูมิช่วง  $48-70^{\circ}\text{C}$  แต่พีคตำแหน่งนี้ไม่ปรากฏเลยในกรณีเส้นใยปั่นหลอม นอกจากนี้ ลักษณะของพีคคงชัดมาก และไม่น่าจะเชื่อได้ว่าเป็นพีคการหลอมพลีกของ CL ซึ่งมี  $T_m = 60^{\circ}\text{C}$  เพราะมี CL ในปริมาณที่น้อย ในการดึงยืดที่ทุกอุณหภูมิ ได้ทำด้วยอัตราการดึงยืดที่สูงมาก ทั้งนี้เพื่อควบคุมการจัดเรียงตัว แต่อาจส่งผลให้โมเลกุลเกิดความเสื่อม (stress) ในบางตำแหน่งของโครงสร้างจนปราศจากเป็นพีคดังกล่าว เมื่อให้ความร้อนขณะวิเคราะห์ด้วย DSC ซึ่งปราศจากการณ์คล้ายกับการเกิดพีคที่มักปรากฏควบคู่กับอุณหภูมิการเปลี่ยนสถานะคล้ายแก้ว ( $T_g$ ) หลักฐานอื่นที่สนับสนุนความเชื่อนี้คือ เมื่อเส้นใยถูกดึงยืดที่อุณหภูมิ  $80^{\circ}\text{C}$  พีคนี้มีขนาดเล็กลงในกรณีโพลิเมอร์ และหายไปในกรณีเทอร์โพลิเมอร์

นอกจากนี้เมื่อแอนนิลสีน้ำเงินพิกนิชัยไปในกรณีโภคอดิเมอร์ และถึงแม้จะปราศจากพิคในกรณีเทอร์โพลิเมอร์ แต่ก็มีพื้นที่ให้พิกน้อย ซึ่งอาจกล่าวได้ว่าเมื่อแอนนิลหรือการให้ความร้อนที่อุณหภูมิสูงไม่เกิดขึ้นลดความเด่นลงนั้นเอง การปราศจากความเด่นภายในโครงสร้างเป็นการบ่งชี้ถึงสภาพที่ไม่ผ่อนคลาย เมื่อใดที่สีน้ำเงินได้รับอุณหภูมิสูงเพียงพอ โนเมเกลูลจะปรับสภาพเข้าสู่ภาวะที่เหมาะสม และอาจทำให้สมบัติทางกายภาพของสีน้ำเงินเปลี่ยนแปลงได้มาก ดังนั้นงานวิจัยที่จะทำต่อไป ควรต้องทำการศึกษาหารือถึงความเด่นภายในโครงสร้างลง ซึ่งสามารถทำได้โดยการแอนนิลแบบตรึง เพื่อควบคุมการจัดเรียงตัวของโนเมเกลูล ผลการแอนนิลจะขึ้นอย่างมากกับอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ ซึ่งต้องกำหนดให้เหมาะสมต่อไป

ข้อสังเกตที่ควรกล่าวถึงอีกอย่างคือ โภคอดิเมอร์ปราศจากการหลอมผลึกที่อุณหภูมิ ( $145-148^{\circ}\text{C}$ ) สูงกว่าของเทอร์โพลิเมอร์ ( $109-116^{\circ}\text{C}$ ) แสดงให้เห็นว่าผลึกที่เกิดขึ้นซึ่งเป็นของ  $\alpha$ -form ของ poly(L-lactide) [28] มีความหนามากกว่าในกรณีของโภคอดิเมอร์ ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากการมี LL ปริมาณสูงกว่า ทำให้สามารถเกิดผลึกของ LL ที่ยาวกว่า จึงเกิดผลึกได้ง่ายและมีโอกาสเกิดผลึกที่นานกว่าด้วย ขณะที่เทอร์โพลิเมอร์มีทั้ง CL และ G ที่มีโครงสร้างโนเมเกลูลที่แตกต่างกันแทรกอยู่อย่างสุ่ม

เมื่อเปรียบเทียบสีน้ำเงินที่ผลิตได้จากโภคและเทอร์โพลิเมอร์กับไนโอมะลาราเซิงพาโนซีที่มีขนาดไอกลีเดียงกัน (USP 3-0) พบว่าสีน้ำเงินที่ผลิตได้ยังมีความแข็งแรงน้อยกว่า ความแข็งแรงอาจเพิ่มขึ้นได้อีก หากสีน้ำเงินมีขนาดใหญ่ขึ้นและสามารถผ่านกระบวนการดึงยืดสลับกับการแอนนิลได้หลายครั้ง

### จากผลการศึกษาการผลิตและปรับปรุงสมบัติเชิงกลของสีน้ำเงินโภคและเทอร์โพลิเมอร์สามารถสรุปสาระสำคัญเป็นข้อๆ ดังนี้

- (1) สีน้ำเงินปั่นหลอมที่ผลิตได้มีโครงสร้างเป็นอัมมูนิ ไม่แข็งแรง สามารถยืดออกได้มาก เพราะสีน้ำเงินไม่ถูกปั่นหลอมลงสู่น้ำเย็น
- (2) เมื่อดึงยืดสีน้ำเงินปั่นหลอมที่อุณหภูมิในช่วง  $50-80^{\circ}\text{C}$  ด้วยอัตราเร็วสูงสุดทำให้สีน้ำเงินมีความแข็งแรงขึ้นถึงประมาณ 3000 %
- (3) การแอนนิลสีน้ำเงินที่อุณหภูมิและเวลาที่เหมาะสมจะทำให้มีทั้งผลึกเกิดขึ้นและมีการปรับตัวของโครงสร้างที่เป็นอัมมูนิให้สามารถดึงยืดสีน้ำเงินได้อีก ซึ่งการดึงยืดอีกครั้งสามารถเพิ่มความแข็งแรงให้แก่สีน้ำเงินได้ และหากกระบวนการดึงยืดสลับกับการแอนนิลสามารถทำได้ต่อเนื่องหลายครั้ง คาดว่าจะได้สีน้ำเงินที่แข็งแรงมากขึ้นได้อีก