



บทที่ 5

สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

ในงานวิจัยนี้ได้ศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อการสังเคราะห์บีดคูดซิมสไตรีน คือ ปริมาณโมโนเมอร์ ผลของเวลาต่อการเกิดโพลิเมอร์แบบแขวนลอย ผลของสารแขวนลอย ผลของตัวทำเจือจาง ตัวบับังปฏิกิริยาและศึกษาถึงกระบวนการสังเคราะห์โพลิเมอร์แบบแขวนลอยที่มีการเลี้ยงบีด รวมถึงศึกษาสมบัติของบีดที่สังเคราะห์ได้ เช่น พื้นที่ผิวจำเพาะ crosslink density ปริมาตรโพรง ความหนาแน่น อัตราส่วนการบวม เป็นต้น

5.1 การเกิดโพลิเมอร์แบบแขวนลอย

1. ผลของปริมาณโมโนเมอร์ต่อการเกิดโพลิเมอร์แบบแขวนลอยพบว่าถ้าปริมาณโมโนเมอร์ในระบบมากเกินไปทำให้ระบบมีความหนืดสูงมากซึ่งมีผลต่อการเกิดบีด โดยบีดเกิดได้ยากขึ้น แต่ถ้าปริมาณโมโนเมอร์น้อยเกินไปจะมีผลในทางตรงกันข้ามทำให้บีดมีขนาดเล็กลง ดังนั้น ในการสังเคราะห์โพลิเมอร์แบบนี้จำเป็นต้องใช้ปริมาณโมโนเมอร์ให้เหมาะสม นั่นคือ ต้องใช้โมโนเมอร์ร้อยละ 7.5
2. ผลของเวลาต่อการเกิดโพลิเมอร์แบบแขวนลอย อุณหภูมิและเวลาเป็นปัจจัยที่สำคัญต่อขนาดของบีด โดยถ้าสังเคราะห์ที่อุณหภูมิต่ำเป็นเวลานานมีผลทำให้เกิดบีดได้ยากขึ้น เนื่องจากการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิมีผลทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงค่าแรงตึงผิวระหว่างหยดโมโนเมอร์กับชั้นของสารละลายของน้ำ บีดจึงเกิดได้ยากขึ้น ในทางตรงกันข้ามเมื่อสังเคราะห์บีดที่อุณหภูมิสูงเป็นเวลานานบีดที่ได้จะมีขนาดเล็กเนื่องจากค่าแรงตึงผิวระหว่างหยดโมโนเมอร์กับชั้นของสารละลายมีค่าต่ำ ดังนั้น จึงต้องเลือกตารางเวลาให้เหมาะสมต่อการสังเคราะห์ คือ สังเคราะห์ที่ 70°C. 3 ชม. และ 90°C. 3 ชม. บีดที่ได้มีขนาดใหญ่กว่า 10 เมชร้อยละ 92.28 ซึ่งเป็นขนาดใหญ่กว่าบีดที่ได้จากสภาวะอื่น ๆ

3. ผลของสารแขวนลอยเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อการเกิดบีดคือชนิดของสารแขวนลอย (HPMC) เพราะสารแขวนลอยเป็นสารที่ช่วยรักษาสมดุลของหยดไมโนเมอร์ไว้ได้ ถ้าใช้ในปริมาณที่ไม่เหมาะสมมีผลทำให้เกิดบีดได้ยาก นอกจากนี้ ถ้ามีการเติมสารลดแรงตึงผิว (HEC) ซึ่งมีผลไปลดค่าแรงตึงผิวระหว่างหยดไมโนเมอร์กับชั้นของสารละลายซึ่งทำให้บีดเกิดได้ดีขึ้น ดังนั้น จึงต้องใช้ปริมาณ HPMC และ HEC ให้เหมาะสมคือ ใช้ HPMC ร้อยละ 0.2 และ HEC ร้อยละ 0.114

4. ผลของตัวทำเจือจาง ตัวทำเจือจางมีผลต่อลักษณะภายในของบีดโดยตัวทำเจือจางทำหน้าที่ไปลดความเข้มข้นของ ไมโนเมอร์ซึ่งมีผลต่อขอบเขตของการเกิดการเชื่อมขวางภายในและภายนอกของบีด ทำให้บีดที่ได้มีความพรุนมากขึ้น จากการทดลองพบว่าต้องเติมตัวทำเจือจางร้อยละ 0.006 จึงได้บีดที่มีสมบัติตามต้องการคือ มีพื้นที่ผิวจำเพาะมากขึ้นทำให้มีอัตราการบวมเพิ่มขึ้นด้วย

5. ตัวบับยั้งปฏิกิริยา ตัวบับยั้งปฏิกิริยามีผลต่ออัตราการเกิดโพลีเมอร์ จากเหตุผลดังกล่าว การเติมตัวบับยั้งปฏิกิริยาสามารถไปลดปัญหาที่การเกาะติดของโพลีเมอร์รอบใบพัดในระหว่างการเกิดปฏิกิริยาเป็นโพลีเมอร์ ดังนั้น ร้อยละของผลิตภัณฑ์จึงเพิ่มขึ้น จากการทดลองพบว่าต้องเติมตัวบับยั้งปฏิกิริยาร้อยละ 0.01 ลงในระบบทำให้ได้ผลิตภัณฑ์เพิ่มขึ้นเป็นร้อยละ 82.41

ดังนั้น จึงสรุปได้ว่าสภาวะที่เหมาะสมในการสังเคราะห์คือ สังเคราะห์ที่ 70°C . 3 ชม. และ 90°C . 3 ชม. โดยใช้ไมโนเมอร์ร้อยละ 7.5 HPMC ร้อยละ 0.2 HEC ร้อยละ 0.114 และกรณีที่ต้องการเติมตัวทำเจือจางและตัวบับยั้งปฏิกิริยา ใช้ตัวทำเจือจางร้อยละ 0.006 ส่วนกรณีตัวบับยั้งปฏิกิริยาต้องเติมร้อยละ 0.01

ศูนย์วิทยทรัพยากร

5.2 การเกิดโพลีเมอร์แบบแขวนลอยที่มีการเลี้ยงบีด

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

การเลี้ยงบีดกระทำโดยนำบีดไปแช่ในสารละลายไมโนเมอร์ ซึ่งมีผลทำให้บีดที่ได้มีขนาดใหญ่ขึ้น เนื่องจากการคายตัวของสารไซของโพลีเมอร์ ดังนั้น บีดจึงมีขนาดใหญ่ขึ้น แล้วนำบีดไปสังเคราะห์ในระบบซ้ำอีกครั้งหนึ่ง

1. เวลาการเกิดโพลีเมอร์แบบแขวนลอยที่มีการเลี้ยงบีด เวลาเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อสมบัติของบีดที่เลี้ยง พบว่าบีดที่ใช้เวลาในการเลี้ยงนาน บีดที่ได้มีสมบัติดีกว่าบีดที่ใช้เวลา

ในการเลี้ยงสั้นเพราะก่อนการเลี้ยงบีดต้องแช่บีดในสารละลายไมโนเมอร์ ดังนั้น ไมโนเมอร์จะถูกดูดซึมเข้าไปในโพรงของบีด จากปรากฏการณ์การเลี้ยงบีดเป็นเวลานานมีผลทำให้โพลีเมอร์มีโอกาสเกิดในโพรงและที่ผิวโพลีเมอร์ได้มาก เพราะฉะนั้น ปริมาตรโพรงของบีดลดลงทำให้ความสามารถในการดูดซึมลดลง และการเลี้ยงบีดที่อุณหภูมิสูงเป็นเวลานานให้ผลเช่นเดียวกัน เนื่องจากที่อุณหภูมิสูงค่า Half life ของตัวริเริ่มปฏิกิริยาลดลง

ดังนั้น สภาวะที่เหมาะสมในการเลี้ยงบีดคือ เลี้ยงที่ 70°C . 4 ชม. และ 90°C . 2 ชม.

2. จำนวนครั้งที่เลี้ยงบีด เมื่อนำบีดมาทำการเลี้ยงโดยวิธีเดิมซ้ำอีกทีหนึ่ง สมบัติในการดูดซึมของบีดลดลง เพราะ โพลีเมอร์ที่เกิดขึ้นที่ผิวของบีดจะบีบให้โครงสร้างที่เป็นโพรงยุบตัวลง ผลที่ได้คือบีดมีความพรุนลดลง

5.3 ผลของตัวทำละลายต่อการดูดซึมของบีด

ความสามารถในการดูดซึมตัวทำละลายของบีดขึ้นกับความสามารถในการละลาย ถ้าค่าความสามารถในการละลายมีค่าสูง การดูดซึมตัวทำละลายก็มีประสิทธิภาพสูงขึ้น นอกจากนี้ ยังสามารถพิจารณาในด้านของความสามารถในการเกิดพันธะ ไฮโดรเจนของตัวทำละลาย โดยแบ่งตัวทำละลายออกเป็นสองกลุ่มดังนี้คือ

กลุ่มที่ 1 เกิดพันธะ ไฮโดรเจนได้ยาก ได้แก่ ไซรีน เบนซีน คลอโรฟอร์ม คาร์บอนเตตระคลอไรด์ และ ไตรคลอโรเอเทน

กลุ่มที่ 2 เกิดพันธะ ไฮโดรเจนได้ปานกลาง ได้แก่ อซิโตน เตตระคลอโรเอทิลีน และ เมทิลเอทิลอีเทน

จากการทดลองพบว่าตัวทำละลายในกลุ่มที่ 1 ซึ่งเป็นสารที่ไม่มีขั้ว ถูกดูดซึมได้ดีกว่าเมื่อเทียบกับกลุ่มที่ 2 เพราะบีดที่เกิดจากสไตรีนเกิดการเชื่อมขวางกับไดไวนิลเบนซีนเป็นสารประกอบที่มีโครงสร้างแบบไม่มีขั้ว ดังนั้น ตัวทำละลายกลุ่มที่ 1 ถูกดูดซึมได้ดีกว่ากลุ่มที่ 2

5.4 สมบัติของบีด

เมื่อเปรียบเทียบค่าพื้นที่ผิวจำเพาะกับความถ่วงจำเพาะ พบว่าถ้ามีค่าพื้นที่ผิวจำเพาะสูง บีดก็มีค่าความหนาแน่นต่ำ เพราะบีดมีโครงสร้างที่เป็นโพรงมากขึ้น ปรากฏการณ์ดังกล่าวจะมีผลต่อค่า crosslink density บีดมีโครงสร้างที่เป็นโพรงมากขึ้น การเกิดการเชื่อมขวางเกิดขึ้นน้อยลง ทำให้ค่า crosslink density ลดลง

5.5 สมบัติการดูดซึมและการคายตัวทำละลายของบีด

5.5.1 สมบัติการดูดซึมตัวทำละลายของบีด

จากการศึกษาสมบัติการดูดซึมตัวทำละลายของบีดในแต่ละสภาวะ พบว่ามีแนวโน้มไปทางเดียวกันคือ การดูดซึมเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงแรก หลังจากนั้นการดูดซึมจะค่อยช้าลงจนคงที่ ปรากฏการณ์ดังกล่าว อธิบายได้ว่าในตอนแรกเมื่อตัวทำละลายถูกดูดซึมเข้าไปในโพรงของบีด สายโซ่ของโพลิเมอร์ที่มีการเชื่อมขวางจะเกิดการคายตัวทำให้บีดมีขนาดใหญ่ขึ้น แต่เมื่อเวลาผ่านไปนานโพลิเมอร์เกิดการคายตัวน้อยลง ทำให้อัตราการขยายตัวของบีดลดลงตาม อัตราการดูดซึมจึงลดลง

5.5.2 สมบัติการคายตัวทำละลายของบีด

จากการศึกษาการคายตัวทำละลายของบีด ปรากฏว่ามีแนวโน้มคล้ายการดูดซึมคือการคายเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงแรกและช้าลงจนคงที่ในช่วงหลัง อธิบายได้ว่าในตอนแรกตัวทำละลายสามารถแพร่ไปในเนื้อของ substrate ได้เต็มที่ หลังจากนั้นเมื่อ substrate เริ่มอิ่มตัวไปด้วยตัวทำละลาย อัตราการคายตัวทำละลายของบีดก็เกิดช้าลง

5.6 ผลของจำนวนครั้งที่ใช้บีด

เมื่อนำบีดไปผ่านการดูดซึมหลาย ๆ ครั้งพบว่า การดูดซึมและการคายตัวทำละลายยังคงเป็นไปในลักษณะ เดิม คือจะ เกิดเร็วในตอนต้นและช้าลงในตอนหลังจนคงที่ ดังแต่พบว่าเมื่อนำบีดที่ผ่านการดูดซึมและการคายออกมาทดลองซ้ำ ปรากฏการณ์การดูดซึมและการคายออกของตัวทำละลายจะมีลักษณะคล้ายของ เดิมและปรากฏการณ์ดังกล่าวจะเกิดขึ้นเร็วกว่าครั้งแรก เพราะสายโซ่ของโพลีเมอร์ได้รับการคลายตัวในตัวทำละลายที่ดี เมื่อนำบีดของ โพลีเมอร์นี้มาใช้ซ้ำอีกในตัวทำละลายที่ดี ชนิดเดิมตัวทำละลายถูกดูดซึมและคาย ได้ดีขึ้นจึงเกิดเร็วขึ้น

5.7 ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่

กรณีที่ไม่มีการเติมตัวทำ เจือจางและตัวบับขึงปฏิกิริยา พบว่าถ้าอัตราส่วนการบวมเพิ่มขึ้น ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ก็มีค่ามาก เพราะค่าสัมประสิทธิ์การแพร่มากมีผลทำให้การแพร่ของตัวทำละลายไปในบีดเกิดเร็วขึ้น ดังนั้น เมื่อวัฏจักรของบีดจะมีการเปลี่ยนแปลงเร็วทำให้มี $\Delta V/\Delta T$ ค่ามากขึ้น

กรณีที่มีการเติมตัวทำ เจือจางและตัวบับขึงปฏิกิริยา พบว่าค่าสัมประสิทธิ์ในการแพร่แตกต่าง ไปจากกรณีแรก เพราะบีดที่ได้มีขนาดเล็กกว่ากรณีแรก และ โครงสร้างภายในของบีดมีการเปลี่ยนแปลงไปด้วย คือ บีดมีความพรุนมากขึ้น แต่จากการที่บีดมีขนาดเล็กลง ทำให้การเปลี่ยนแปลงของรัศมีมีค่าน้อย ดังนั้น ค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ที่คำนวณ จึงมีค่าน้อยลง

ข้อเสนอแนะ

1. ในการศึกษาการดูดซึมและการคายของตัวทำละลายอาจศึกษา โดยการ ใช้ตัวทำละลายผสม

2. ศึกษาการกระจายตัวของขนาดของ โพร่งข้างในบีด