

ปฏิกริยากราฟโโคพอลิเมอร์ของเมทิลเมทาไครเลตมอนอเมอร์ และสไตรีนมอนอเมอร์ลงบนเส้นใยกล้าย กระทำโดยกำจัดองค์ประกอบอื่นที่ไม่ใช่เซลลูโลสออกจากโครงสร้างของเส้นใย โดยการทำอัลคาไล (Alkali treatment) เพื่อเพิ่มพื้นที่ผิวและความสามารถในการเกิดเคมีรัศมีกับลิบันพื้นผิวของเส้นใยจากนั้นจึงนำเส้นใยที่ได้ไปทำปฏิกริยากราฟโโคพอลิเมอร์เชิงน้ำโดยการใช้ตัวเริ่มปฏิกริยาในระบบเรดีอ็อกซ์ ($\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion/Glucose}$) และระบบเรดีอ็อกซ์/ $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$

ในขั้นตอนการเตรียมกราฟโโคพอลิเมอร์ได้ทำการศึกษาถึงอิทธิพลของตัวทำละลาย ปริมาณตัวเริ่มปฏิกริยาหลัก ชนิดของตัวเริ่มปฏิกริยาของ อุณหภูมิ และปริมาณของมอนอเมอร์ ต่อความสามารถในการเกิดปฏิกริยากราฟโโคพอลิเมอร์เชิงน้ำ ศึกษาการดำเนินไปของปฏิกริยาโดยเทคนิคิโนฟาร์ด สเปกโตรสโคปี และกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (SEM) จากการทดลองพบว่า น้ำเป็นตัวทำละลายที่ดีที่สุด ในการเกิดปฏิกริยากราฟโโคพอลิเมอร์เชิงน้ำของเมทิลเมทาไครเลตมอนอเมอร์ลงบนเส้นใยกล้ายโดยการใช้ตัวเริ่มปฏิกริยาแบบพรีเรดิกัล ปริมาณตัวเริ่มปฏิกริยาหลัก ($\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion}$) ที่เพิ่มขึ้นส่งผลให้การดำเนินไปของปฏิกริยาเพิ่มขึ้น ผลที่ได้เป็นไปในทำนองเดียวกันกับการเพิ่มความเข้มข้นของมอนอเมอร์ นอกจากนี้ยังพบว่าปฏิกริยากราฟโโคพอลิเมอร์เชิงน้ำเกิดได้ดีที่สุดเมื่อใช้กลูโคสเป็นตัวเริ่มปฏิกริยาของ และทำการทดลองที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส นอกจากนี้ยังพบว่าระบบตัวเริ่มปฏิกริยาแบบผสม ($\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion/Glucose/K}_2\text{S}_2\text{O}_8$) ให้ผลการเกิดปฏิกริยาการกราฟของเมทิลเมทาไครเลตมอนอเมอร์ และสไตรีนมอนอเมอร์ลงบนเส้นใยกล้ายดีที่สุด

Abstract

Graft copolymerization of methylmethacrylate monomer and styrene monomer onto banana fiber initiated by $\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion/glucose}$ and $\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion/glucose}/\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ were studied. The present fiber was carried out using alkali treatment prepared by the reaction of raw banana fiber with sodium hydroxide. The increase of surface on generation of macro-radical was obtained.

The graft copolymerization of methylmethacrylate monomer was considered with the effect of types of solvent, amount of initiator, types of co-initiator, reaction temperature and monomer concentrations. It should be noted that water is the appropriated solvent of graft copolymer initiated by free radical system. The polymerization yields were increased, as well as the concentration of monomer. Moreover, the reaction is more favored by using glucose as co-initiator in the reaction temperature at 50 °C. In addition, the use of mix-initiator as $\text{Ce}(\text{IV})\text{ ion/Glucose/K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ found the best graft copolymerization in the both case of methylmethacrylate monomer and styrene monomer.