

นักศึกษา	นาย กัญจน์ จันนา
รหัสประจำตัว	6201165
ปริญญา	วิทยาศาสตรบัณฑิต
สาขาวิชา	เคมีประยุกต์
ปีการศึกษา	2565
อาจารย์ที่ปรึกษางานวิจัย เรื่อง	รองศาสตราจารย์ ดร. กานดา วงศ์วิจิตร การสังเคราะห์โพลิยูรีเทนที่มีชั้นเพอร์เป็นส่วนประกอบ ที่สามารถได้ด้วยสารออกซิไดซ์
คำสำคัญ	การสังเคราะห์โพลิยูรีเทน โพลิยูรีเทนที่มีชั้นเพอร์เป็น องค์ประกอบ พอลิเมอร์ที่ย่อยสลายได้ด้วยสาร ออกซิไดซ์

บทคัดย่อ

แนวคิดการใช้โพลิเมอร์ที่ย่อยสลายได้ทัดแทนพอลิเมอร์ทั่วไป เพื่อช่วยลดขยะ โพลิเมอร์มีแนวโน้มที่จะเพิ่มขึ้นอย่างต่อเนื่อง อย่างไรก็ตาม การใช้โพลิเมอร์ที่ย่อยสลายได้ทางชีวภาพ จะมีการเสื่อมของคุณภาพ โพลิเมอร์ต้องระยະเวลาการใช้งาน ทำให้การนุ่งหาน้ำ โพลิเมอร์ที่คงคุณภาพ ระหว่างการใช้งาน และทำให้สามารถตัวได้ในเวลาที่ต้องการ งานวิจัยนี้สนใจศึกษาการสังเคราะห์และ การย่อยสลาย โพลิยูลิเทนที่มีชั้นเพอร์ เป็นองค์ประกอบ ที่เรียกว่า “polysulfidyl diurethane” ซึ่ง สามารถย่อยสลายได้ด้วยสารออกซิไดซ์

ในการทดลอง เตรียมโพลิเมอร์โดยใช้ 2,2'-thiodiethanol ทำปฏิกิริยากับ methylene diphenyl diisocyanate (MDI) ปฏิกิริยาสามารถเกิดได้ที่อุณหภูมิห้อง ที่มี dibutyltin (IV) dilaurate (DBTDL) เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ผลการศึกษาสรุปได้ว่า โพลิเมอร์ที่สังเคราะห์ได้เป็นโพลิชัลฟิดิล ไดยูรีเทน โดยยืนยันผลด้วย Nuclear Magnetic Resonance Spectroscopy (NMR) และ Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FT-IR) พอลิเมอร์สามารถสลายตัวได้ผ่านปฏิกิริยา 2 ขั้นตอน ได้แก่ 1) การเปลี่ยนชัลไฟฟ์เป็นชัลฟอนด้วยสารออกซิไดซ์ 3-chloroperoxybenzoic acid (mCPBA) 2) การเกิดปฏิกิริยาการขัดที่ตำแหน่งเบต้า (Sulfone β-elimination) โดยสามารถย่อยสลายได้ทั้งใน NaOH และ Na_2CO_3 ในเมทานอลพิสูจน์การเปลี่ยนแปลงน้ำหนักโมเลกุลเฉลี่ยของพอลิเมอร์ และการกระจายตัวของ โพลิเมอร์ด้วย Gel Permeation Chromatography (GPC) นอกจากนี้พบว่าผลิตภัณฑ์ของการสลายตัวของ โพลิเมอร์ได้แก่ 4,4'-methylenedianiline and bis(ethoxymethyl)sulfone.

Student	Mr. Kassana Janna
Student ID.	6201165
Degree	Bachelor of Science
Program	Applied Chemistry
Academic Year	2022
Advisor	Assoc. Prof. Dr. Kanda Wongwailikhit
Title	Synthesis of The Oxidatively Degradable Sulfur-Containing Polyurethane
Keywords	Synthesis of polyurethane, Sulfur-containing polyurethane, Oxidatively degradable polymer

ABSTRACT

The idea of using biodegradable polymers to replace traditional polymers to reduce polymer waste is of interest. However, biodegradable polymers tend to degrade in quality over time, making it challenging to find a polymer that can maintain its quality during use and still be degraded when required. This research is interested in the synthesis of a degradable sulfur-containing polyurethane called “polysulfidyl diurethane” which can be degraded using an oxidizing agent.

The polymer was synthesized using 2,2'-thiodiethanol reacted with methylene diphenyl diisocyanate (MDI) at room temperature in the presence of dibutyltin (IV) dilaurate (DBTDL) as a catalyst. The structure of the polymer was confirmed using Nuclear Magnetic Resonance Spectroscopy (NMR) and Fourier Transform Infrared Spectroscopy (FT-IR). Additionally, the synthesized polymer could be degraded through two steps: 1) conversion of sulfide to sulphone using 3-chloroperoxybenzoic acid (mCPBA), and 2) degradation via sulfone β -elimination, which could be observed in both NaOH and Na₂CO₃ in the vicinity of methanol. The changes in molecular weight and the distribution of the polymer were determined using Gel Permeation Chromatography (GPC). The degradation products of the polymer were identified as 4,4'-methylenedianiline and bis(ethoxymethyl)sulfone.