

Thesis Title                    A Study of the Molecular Design and Synthesis  
of Biodegradable Modified Polyesters .

Author                         Miss Chommanad Sawadeemit

M.S.                         Chemistry

Examining Committee

Lecturer                     Dr. Robert Molloy

Chairman

Lecturer                     Dr. Nipapan Molloy

Member

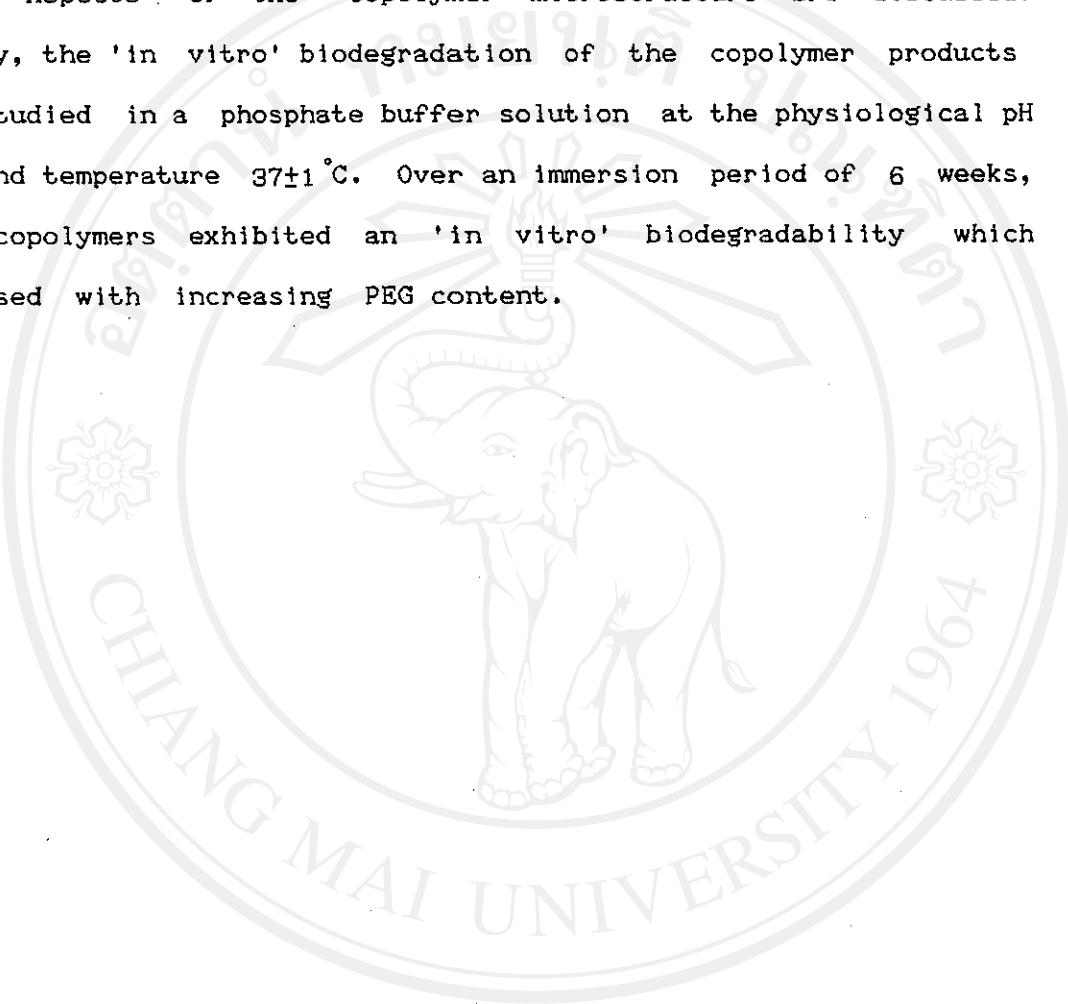
Asst. Prof. Paisit Siriwittayakorn M.D.

Member

### **ABSTRACT**

Copoly(ester-ether)s comprising poly(glycolic acid) (A) and poly-oxyethylene (B) blocks were prepared by the bulk copolymerisation of glycolide and poly(ethylene glycol) (PEG). PEG of two different molecular weights ( $\bar{M}_n$ ), 200 and 1500, were used. Aluminium triethyl and stannous oxalate were used as initiators. Initial comonomer feeds of PEG 200 or PEG 1500 of between 1 and 10 mole % relative to glycolide were employed at reaction temperatures of 150, 180 and 200 °C. The copolymer products obtained were characterised by a combination of analytical techniques: infrared spectroscopy (IR), proton nuclear magnetic resonance spectroscopy ( $^1\text{H-NMR}$ ), differential scanning calorimetry (DSC), thermogravimetry (TG) and dilute-solution viscometry. From the results obtained, mechanisms of block copolymer formation

are proposed. The final products are considered most likely to be compatible blends of ABA-triblock poly(glycolic acid-b-oxyethylene) with an accompanying homopolymer fraction of poly(glycolic acid) (PGA). Aspects of the copolymer microstructure are discussed. Finally, the 'in vitro' biodegradation of the copolymer products was studied in a phosphate buffer solution at the physiological pH 7.40 and temperature  $37\pm1^{\circ}\text{C}$ . Over an immersion period of 6 weeks, the copolymers exhibited an 'in vitro' biodegradability which increased with increasing PEG content.



â€¢  
Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University  
All rights reserved

ชื่อเรื่อง วิทยานิพนธ์

การศึกษาการออกแบบขั้นโน้มเหล็กลและการลังเคราะห์  
มอดิฟายด์พอลิเอสเทอร์ที่สามารถถลายน้ำทางชีวภาพ

ชื่อผู้เขียน

นางสาว ชุมนาด สวาสดิ์มิตร

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเคมี

คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์

อาจารย์ ดร. โรเบิร์ต มงคลอย  
อาจารย์ ดร. นิภาณ์ มงคลอย  
ผศ. นพ. ไนคิษฐ์ ศิริวิทยากร

ประธานกรรมการ  
กรรมการ  
กรรมการ

### บทคัดย่อ

ในการเตรียมโคลพอลิ(เอสเทอร์-อีเทอร์)ที่ประกอบด้วยน้ำยาล็อกพอลิ(ไกลคอเลสติก แอนด์) (เอ) และ บล็อกพอลิออกซิเอธิลีน (บี) โดยวิธีโคลพอลิเมอไรเซ็นแบบไม่มีตัวทำละลายของไกลคอไลด์ และพอลิเอธิลีโนออกไซด์ (พีอีจี) ผู้อธิบายใช้มีน้ำหนักโน้มเหล็กล ( $\bar{M}_n$ ) 200 และ 1500 มิลลิเมตริก ไตรเอกทิล และ สแตนเลสออกซิเดต เป็นตัวเริ่มปฏิกิริยา โคมอนอเมอร์ เริ่มต้นที่ใช้อยู่ในช่วงระหว่าง ร้อยละ 1 ถึง 10 มวลของพีอีจี 200 หรือ 1500 เทียบกับไกลโคไลด์ที่อุณหภูมิของ พอลิเมอไรเซ็น 3 ค่าคือ 150 180 และ 200 °C ได้มีการศึกษาลักษณะ เนพะของผลิตภัณฑ์ โคลพอลิ เมอร์โดยใช้เทคนิคการวิเคราะห์หลักวิธี: อินฟราเรด สเปกโตรสโคปี (ไออาร์) ปรอตอน นิวเคลียร์ แมกนีติก เรโซแนนซ์ สเปกโตรสโคปี (ปรอตอน เอ็นเอ็มอาร์) ดิฟเฟอร์เรนเชียล สแกนนิ่ง คัลอริเมตรี (ดีเอลซี) เทอร์โมกราฟิเมทรี (ทีจี) และ การหาความหนืดของ สารละลายน้ำเจือจาง จากผลของการวิเคราะห์ได้นำมาเสนอกลไกของ การเกิดล็อกโคลพอลิเมอร์ พบว่าผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้นำจะเป็นเบลนที่เข้ากันได้ของ เอบีเอ-ไตรบล็อก พอลิ(ไกลคอเลสติก แอนด์-บล็อก-ออกซิเอธิลีน) และบางส่วนของ ไอโโนมอลิเมอร์ของ พอลิ(ไกลคอเลสติก แอนด์) (พีอีจี) ได้

มีการวิจารณ์เกี่ยวกับโครงสร้างร่างกายของโคพอลิเมอร์ ในท้ายที่สุดได้ศึกษาการสลายตัวทางชีวภาพ ภายนอกร่างกายของผลิตภัณฑ์โคพอลิเมอร์ ในสารละลายนอกสเปตบัฟเฟอร์ที่ pH เอซของร่างกาย  $7.40$  และ อุณหภูมิ  $37 \pm 1^\circ\text{C}$  ในช่วงเวลา ๖ อาทิตย์ ของการแข่ง พบว่าโคพอลิเมอร์ แสดงความสามารถในการสลายตัวทางชีวภาพภายนอกร่างกายซึ่งจะเพิ่มขึ้นเมื่อปริมาณเพิ่มขึ้นในโค พอลิเมอร์เพิ่มขึ้น



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved