

ลูศิริภรณ์ ศรีพรหม : วิศวกรรมความทนทานต่อกลูโคสในเอนไซม์เบต้า-กลูโคซิเดสและการประยุกต์ใช้ในเซลล์เชื้อเพลิงชีวภาพ (ENGINEERING GLUCOSE TOLERANCE IN β -GLUCOSIDASE AND APPLICATION IN BIOFUEL CELLS). อาจารย์ที่ปรึกษา : ศาสตราจารย์ ดร.เจมส์ เกตุทัต-คาร์นส์ และ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ปิยะนุช ปิ่นอยู่, 70 หน้า.

คำสำคัญ : เซลล์เชื้อเพลิงชีวมวล, วิศวกรรมเอนไซม์, เบต้า-กลูโคซิเดส, กลูโคสดีไฮโดรจีเนสที่ต้องอาศัย FAD ในการทำงาน, ความไม่ไวต่อออกซิเจน

ความต้องการที่เพิ่มขึ้นต่อแหล่งพลังงานทดแทนและยั่งยืนได้กระตุ้นให้เกิดนวัตกรรมในเทคโนโลยีเซลล์เชื้อเพลิงจากชีวมวล งานวิจัยนี้รายงานการพัฒนาเซลล์เชื้อเพลิงชีวมวลที่มีประสิทธิภาพสูงและไม่ไวต่อออกซิเจน โดยอาศัยวิศวกรรมเอนไซม์และกลยุทธ์ทางเคมีไฟฟ้าขั้นสูง การออกแบบเอนโดไซม์เอนไซม์ที่ทำงานร่วมกัน ได้แก่ เบต้า-กลูโคซิเดส (β -glucosidase, BGL5) จาก *Agrobacterium tumefaciens* และเอนไซม์กลูโคส ดีไฮโดรจีเนสที่ต้องอาศัย FAD ในการทำงาน (FAD-GlcDH) จาก *Talaromyces emersonii* ทั้งสองเอนไซม์ถูกแสดงออกใน *Escherichia coli* โดยใช้เวกเตอร์ pET30a และ pET32a การวิเคราะห์สมบัติทางจลนพลศาสตร์แสดงให้เห็นถึงประสิทธิภาพการเร่งปฏิกิริยาที่สูง: BGL5 มีค่าคงที่ทางจลนศาสตร์ของเอนไซม์ (K_m) 0.17 มิลลิโมลาร์ และ ค่าอัตราสูงสุดของปฏิกิริยาที่เร่งด้วยเอนไซม์ (V_{max}) 283 ไมโครโมลต่อนาทีต่อมิลลิกรัมโดยใช้ พารา-ไนโตรฟีนิล-เบต้า-ดี-กลูโคไพราโนไซด์ (pNPG) เป็นสับสเตรทขณะที่ FAD-GlcDH มีค่า K_m 411 มิลลิโมลาร์ และ V_{max} 7040 ไมโครโมลต่อนาทีต่อมิลลิกรัมโดยใช้กลูโคสเป็นสับสเตรท การทำให้ BGL5 กลายพันธุ์แบบมีเป้าหมาย (H229S) แสดงความสามารถในการทนต่อกลูโคสได้ดีขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ โดยมีค่า IC50 1320 มิลลิโมลาร์ เทียบกับ 94 มิลลิโมลาร์ของเอนไซม์ชนิดดั้งเดิม ระบบเคมีไฟฟ้าถูกประกอบขึ้นโดยใช้ BGL5 ชนิดดั้งเดิมในสารละลายเซลล์โลโบส ที่ pH 7.0 ร่วมกับการตรึงเอนไซม์ GlcDH, พอลิเอทิลีนอิมิน-เฟอร์โรซีน (PEI-Fc) และโพลีเอทิลีนไกลคอล ไดโกลซิديلอีเทอร์ (PEGDGE) บนอิเล็กโทรดกราฟีน เซลล์โลโบสจะถูก BGL5 เร่งการย่อยสลายด้วยน้ำเป็นกลูโคส 2 โมเลกุล ซึ่งต่อมากจะถูก GlcDH ออกซิไดซ์เป็นกลูโคนแลคโตน โดยมี PEI-Fc ทำหน้าที่เป็นตัวกลางถ่ายอิเล็กตรอนระหว่างเทอจิติเอซกับผิวอิเล็กโทรด ทางด้านแคโทด ฮอร์สเรดิช เปอร์ออกซิ-

เดส (HRP) ถูกตรึงแบบโคเวเลนต์ผ่านสาร 1-ฟรีนบิวทาโนอิก แอซิด ซัคซินิไมด์ เอสเทอร์ (PBSE) ทำให้สามารถเกิดการซ้อนทับแบบไพ-ไพ (π - π stacking) กับอิเล็กโทรดโพลีอิมิดเคลือบกราฟีน โครงสร้างนี้ถูกทำให้เสถียรเพิ่มเติมด้วย Nafion™ ความเข้มข้น 0.5% เพื่อให้การรีดักชันของ ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ เป็นไปอย่างมีประสิทธิภาพ โดยใช้ 2,2'-azinobis (3-ethylbenzothiazoline-6-sulfonic acid) ammonium salt; (AzBTS) เป็นตัวกลางรี-ดอกซ์ โครงสร้างของเซลล์เชื้อเพลิงชีวภาพนี้สามารถให้ความหนาแน่นกำลังไฟสูงสุดที่ 126 ไมโครวัตต์ต่อ ตารางเซนติเมตร และแรงดันวงจรเปิดที่ 0.6 โวลต์ อาจเพียงพอสำหรับจ่ายพลังงานให้กับอุปกรณ์ อิเล็กทรอนิกส์พลังงานต่ำ ความไม่ไวต่อออกซิเจนและประสิทธิภาพการเร่งปฏิกิริยาที่สูงของระบบนี้ ถือเป็นก้าวสำคัญสู่การประยุกต์ใช้งานจริงของระบบพลังงานชีวไฟฟ้าเคมี ผลการวิจัยนี้เน้นย้ำถึง ศักยภาพของเซลล์เชื้อเพลิงชีวมวลที่ใช้เอนไซม์ที่ผ่านการดัดแปลงและพื้นผิวกราฟีนในการพัฒนา เทคโนโลยีพลังงานอย่างยั่งยืนในอนาคต



มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

สาขาวิชาเคมี

ปีการศึกษา 2567

ลายมือชื่อนักศึกษา สุวิภาณี

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา James R. He

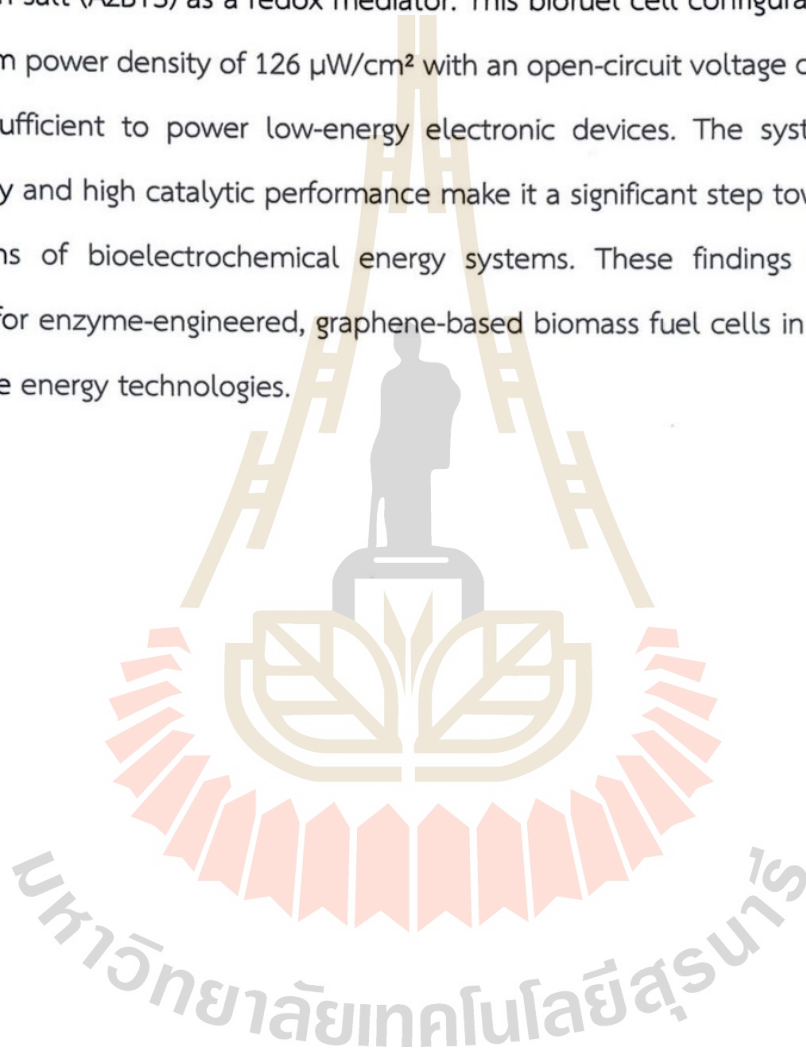
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม Piyapat Pinyon

LUCIRANON SRIBRAHMA : ENGINEERING GLUCOSE TOLERANCE IN β -GLUCOSIDASE AND APPLICATION IN BIOFUEL CELLS. THESIS ADVISOR : PROF. JAMES R. KETUDAT-CAIRNS, Ph.D. AND THESIS CO-ADVISOR : ASST. PROF. PIYANUT PINYOU, Ph.D. 70 PP.

Keywords: Biomass fuel cell, Enzyme engineering, β -glucosidase (BGL5), FAD-dependent glucose dehydrogenase (FAD-GDH), Oxygen-insensitive

The increasing demand for renewable and sustainable energy sources has spurred innovations in biomass fuel cell technologies. This study reports the development of a high-efficiency, oxygen-insensitive biomass fuel cell through enzyme engineering and advanced electrochemical strategies. The anode design utilizes a synergistic enzyme pair: β -glucosidase (BGL) from *Agrobacterium tumefaciens* (BGL5, GH1 family) and FAD-dependent glucose dehydrogenase (FAD-GlcDH) from *Talaromyces emersonii*. Both enzymes were heterologously expressed in *Escherichia coli* using pET30a and pET32a vectors. Kinetic characterization revealed high catalytic efficiencies: BGL5 exhibited a K_m of 0.17 mM and V_{max} of 283 $\mu\text{mol}/\text{min}\cdot\text{mg}$ for pNPG, while FAD-GDH showed a K_m of 411 mM and V_{max} of 7040 $\mu\text{mol}/\text{min}\cdot\text{mg}$ for glucose. A rationally engineered BGL5 mutant (H229S) demonstrated significantly improved glucose tolerance, with an IC_{50} of 1320 mM compared to 94 mM for the wild type. The electrochemical system was assembled with wild-type BGL in the cellobiose solution, pH 7.0, with immobilized GlcDH, polyethyleneimine-ferrocene (PEI-Fc), and Poly(ethylene glycol) diglycidyl ether (PEGDGE) on a graphene electrode. Cellobiose is hydrolyzed by BGL into two molecules of D-glucose, which are subsequently oxidized to gluconolactone by TeGlcDH, with PEI-Fc facilitating mediated electron transfer between TeGlcDH and the electrode surface. On the cathode side, horseradish

peroxidase (HRP) was covalently immobilized via 1- pyrenebutanoic acid succinimidyl ester (PBSE), enabling π - π stacking on a graphene-coated polyimide electrode. The configuration was further stabilized with 0.5% Nafion, enabling efficient hydrogen peroxide reduction using 2,2'-azinobis(3-ethylbenzothiazoline-6-sulfonic acid) ammonium salt (AzBTS) as a redox mediator. This biofuel cell configuration achieved a maximum power density of $126 \mu\text{W}/\text{cm}^2$ with an open-circuit voltage of 0.6 V, which may be sufficient to power low-energy electronic devices. The system's oxygen insensitivity and high catalytic performance make it a significant step toward practical applications of bioelectrochemical energy systems. These findings highlight the potential for enzyme-engineered, graphene-based biomass fuel cells in the future of sustainable energy technologies.



School of Chemistry

Academic Year 2024

Student's Signature ปณิธาน

Advisor's Signature James R. The Cui

Co-advisor's Signature Piyanut Pinyou