

ชื่อ-สกุล ผู้สมัครงานวิจัย พรหมิล ศรีคำหา สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ

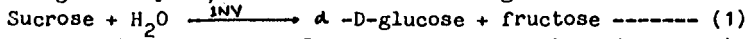
นาย น.ส. นาง ดร. อ. ผศ. รศ. ศ.
 ที่ทำงาน สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ คณะพลังงานและวัสดุ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี กทม.10140 โทร. 4278094
 กายภาพ เกษตร ชีวภาพ วิศวกรรม วิทยาศาสตร์ ทรัพยากร-แวดล้อม แพทย์ ทั่วไป

MULTI-ENZYME BIOSENSOR FOR SUCROSE MEASUREMENT PART I

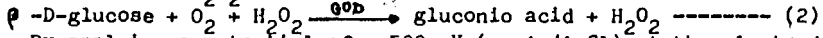
P.Srikamta, W.Surareungchal, M.Tanticharoen, K.Krissanangkura and K.Kirtikara

Biosensor Research Group, Biotechnology Division School of Energy and Materials, KMITT

The sucrose sensor consisted of a platinized carbon paper (PCP) and immobilized invertase (INV) and glucose oxidase (GOD). The sensor was attached to the tip of platinum electrode by a 250 mesh nylon sheet. Sucrose diffused through the nylon, was then converted to glucose and fructose.



α-D-glucose was mutarotated to β-D-glucose and was oxidized enzymatically to gluconic acid and H2O2



By applying a potential of + 500 mV (vs Ag/AgCl) at the electrode, H2O2 was oxidized. The output current was proportional to sucrose concentration. The mutarotation was accelerated by co-immobilization of INV and GOD with mutarotase hence the sucrose detection was faster.

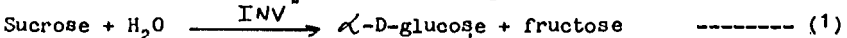
The response for the enzymes electrode, in 0.1 M KCl and 0.1 M sodium acetate buffer pH 5.6, was linear to sucrose concentration between 2-12 mM. Response time was within 1 minute. The relative standard deviation for 7.4 mM sucrose was 0.008% (n=33).

มัลติเอนไซม์ไบโอเซนเซอร์สำหรับการวัดปริมาณน้ำตาลซูโครส

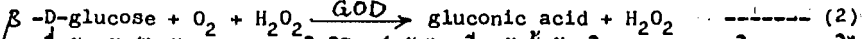
พรหมิล ศรีคำหา, วีระศักดิ์ สุระเรืองชัย, มรกต ตันติเจริญ, กนิษฐ กฤษดงกูร และกฤษดพงศ์ กิรติการ

กลุ่มวิจัยไบโอเซนเซอร์ สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ คณะพลังงานและวัสดุ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

ซูโครสเซนเซอร์สร้างขึ้นโดยการตรึงเอนไซม์อินเวอร์เตสและกลูโคสออกซิเดสบน platinized carbon paper (PCP) แล้วนำไปยึดกับชั้นพลาสติกไนลอน (250 เมช) เป็นตัวยึดซูโครสที่แพร่ผ่านผ้าไนลอนเข้าไปถึงชั้นของเอนไซม์ถูกเปลี่ยนเป็น α-D-glucose



α-D-glucose มีวตาโรเตคไปเป็น β-D-glucose ซึ่งถูกออกซิไดส์ต่อไปโดยกลูโคสออกซิเดสได้กรดกลูโคนิกและไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์

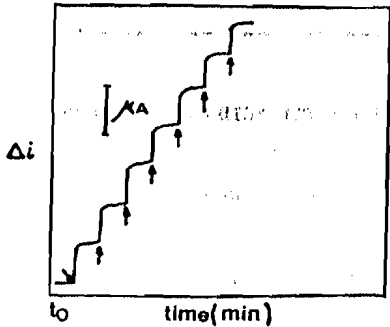


เมื่อป้อนศักย์ไฟฟ้าขนาด 500 มิลลิโวลต์เข้าไปเทียบกับขั้วอ้างอิง (Ag/AgCl) เกิดการออกซิไดส์ของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์และก่อให้เกิดกระแสไอเลคตรอนขึ้น ขนาดของกระแสที่เกิดขึ้นเป็นสัดส่วนกับปริมาณของน้ำตาลซูโครสที่มีอยู่ในสารตัวอย่าง การตอบสนองของเซนเซอร์เร็วขึ้นเมื่อตรึงเอนไซม์มีวตาโรเตสที่ตำแหน่งที่เร่งปฏิกิริยาการเปลี่ยนรูป อัลฟาเป็นเบต้าของกลูโคสร่วมกับอินเวอร์เตสและกลูโคสออกซิเดส

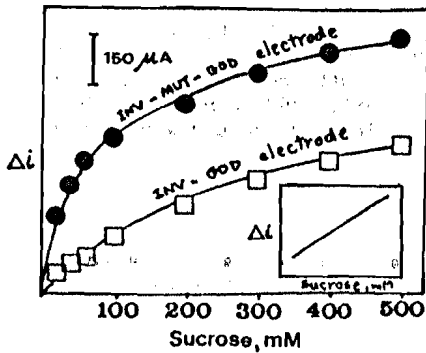
ซูโครสเซนเซอร์ตอบสนองต่อน้ำตาลซูโครสได้อย่างเชิงเส้นในช่วงความเข้มข้นของซูโครสตั้งแต่ 2-12 มิลลิโมลาร์ (ทำการวัดใน 0.1 โมลาร์โซเดียมอะซิเตตบัฟเฟอร์พีเอช 5.6 ที่มี 0.1 โมลาร์โพตัสเซียมคลอไรด์) ใช้เวลาในการตอบสนองไม่เกิน 1 นาทีจากการทำการวัดซ้ำจำนวน 33 ครั้งหาคความเข้มข้นซูโครส 7.4 มิลลิโมลาร์ให้ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานร้อยละ 0.008

ชื่อเรื่อง (ไทย)

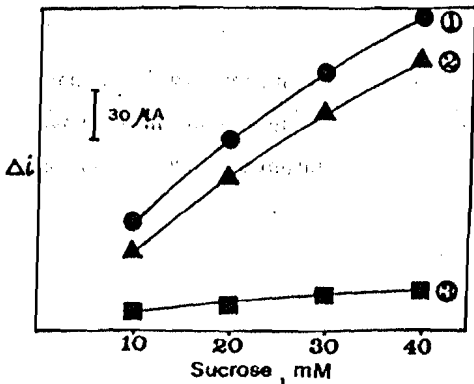
มัลติเอนไซม์ไบโอเซนเซอร์สำหรับการวัดปริมาณน้ำตาลซูโครส



รูปที่ 1 แสดงลักษณะสัญญาณการตอบสนองของเอนไซม์อิเล็กโทรด (INV-MUT-GOD electrode) โดยการวัดสารละลายตัวอย่างน้ำตาลซูโครส (ใน 0.1 M KCl ใน 0.1 M Na-acetate buffer pH 5.6) ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ (τ) สัญญาณกระแสไฟฟ้า (i) เพิ่มขึ้นเมื่อความเข้มข้นซูโครสสูงมากขึ้นความแตกต่างระหว่างขนาดกระแสไฟฟ้าจากจุดเริ่มต้น (t_0) ถึงจุดที่คงที่ (Δi) สัมพันธ์กับความเข้มข้นของน้ำตาลซูโครส



รูปที่ 2 แสดงลักษณะกราฟทางจลนศาสตร์ของเอนไซม์อิเล็กโทรดที่แตกต่างกันโดยผลของมิวตาโรเตส ทำให้การตอบสนองไวมากขึ้น และให้ขนาดสัญญาณ (Δi) สูงขึ้นจากรูปเล็กแสดงกราฟมาตรฐานจากเชิงเส้นที่ได้จาก INV-MUT-GOD electrode



รูปที่ 3 แสดงผลการกำจัดสารแทรกสอดที่เป็นกลูโคส โดยการสร้างชั้นเอนไซม์ GOD-CAT ในกราฟ (1) ผลจากการวัดโดย INV-MUT-GOD ซึ่งจะให้ขนาดสัญญาณที่สูงกว่า (2) ที่เป็น INV-MUT-GOD ควบคุมกับชั้น GOD-CAT เมื่อหาปริมาณกลูโคสโดย GOD electrode (3) ให้อัตราสัญญาณในขนาดที่เมื่อรวมกันที่กำจัดแล้วจะเท่ากับสัญญาณที่ยังไม่ได้กำจัดกลูโคส

Reference

1. Bennetto, H.P., De keyzer, D.R., Dalaney, G.M., Koshy, A., Mason, J.R., Mourla, G., Razack, L.A., Stirling, J.L., Thurston, C.F., Auderton, D.J. and Mullen, W.H. (1988) Int. Ind. Biotech., 8:2, 5-10
2. Bennetto, H.P., De Keyer, D.N., Dalaney, G.M., Koshy, A., Mason, J.R., Razack, L.A., Stirling, J.L. and Thurston, C.F. (1987) Int. Analyst 1, 22-27
3. Scheller, F. and Rennenberg, R. (1983) Anal. Chim. Acta. 152, 265-9