

สรุปผลและวิจารณ์ผลการทดลอง

ในการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสโดยใช้ solid culture นั้นต้องคำนึงถึงปัจจัยแวดล้อมหลายประการ ที่สำคัญคือ ความชื้นเริ่มต้นของสับสเตรทและอุณหภูมิ ซึ่งรายงานโดย Wijeyaratne และคณะ (1977)⁽⁵⁸⁾ จากการศึกษาการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสจาก *T. viride* QM 9414 โดยใช้รำข้าวสาลีเป็นอาหาร สำหรับงานวิจัยนี้ก็ได้ทำการหาเงื่อนไขต่าง ๆ ที่เหมาะสมในการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสจาก *T. viride* TISTR 3161 โดยการแปรเปลี่ยนชนิดของอาหาร ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์เหลือใช้จากการเกษตร (รำข้าว, ฟางข้าว), ทางอุตสาหกรรม (เปลือกเมล็ดถั่วเหลืองจากโรงงานทำซีอิ้วและซีเลื่อย) ตลอดจนไมยราบยักษ์ซึ่งเป็นพืชที่มีเป็นจำนวนมากในภาคเหนือและไม่ได้นำมาใช้ประโยชน์ แปรเปลี่ยนปริมาณน้ำที่ใส่ครั้งแรก ระยะเวลาการเลี้ยงรา และสารที่ใช้สกัดเอ็นไซม์ เพื่อให้ได้ปริมาณเอ็นไซม์สูงที่สุด จากผลการทดลองพบว่า รำข้าวและฟางข้าวในอัตราส่วน 9 : 1 เป็นอาหารที่เหมาะสมที่สุดในการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสในระยะเวลา 2 วัน ณ อุณหภูมิ 27°ซ. อัตราส่วนของอาหาร : ปริมาณน้ำที่ใส่คือ 1 : 1 โดยที่สกัดด้วยสารละลาย 0.5 M NaCl ใน 0.05 M citrate buffer pH 4.8 เนื่องจากเอ็นไซม์เซลลูเลสที่ราผลิตขึ้นภายในเซลล์แล้วถูกขับออกนอกเซลล์ บางส่วนจะจับกับเส้นใยเซลลูโลส⁽⁴⁴⁾ หรือเส้นใยของรา สารละลายเกลือจะสามารถชะเอาเอ็นไซม์เซลลูเลสส่วนนี้ออกมาได้ดีกว่ากรณีที่ใช้บัฟเฟอร์เพียงอย่างเดียวสกัด ส่วน Tween-80 ก็สามารถสกัดเอ็นไซม์ออกมาได้มากกว่าเช่นกัน ซึ่งจากการทดลองสารทั้งสองให้ activity ของเซลลูเลสใกล้เคียงกันและมากกว่ากรณีที่ใช้บัฟเฟอร์ประมาณ 1.5 เท่า ผลการทดลองนี้ตรงกับกรณี *T. viride* QM 6a จากการศึกษาของ Tween-80 ต่อการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสโดย Reese และ Maguire (1969)⁽⁵⁹⁾ ซึ่งได้เสนอว่า Tween-80 มีผลต่อ cell permeability โดยจะไป

กระตุ้นให้เซลล์เนมเบรนปลดปล่อยเอ็นไซม์ออกมา

เมื่อมีการผลิตเอ็นไซม์เซลล์ลบน้ำตาลข้าวและฟางข้าวในเวลา 2 วันได้ activity ของเอ็นไซม์สูงสุดแล้ว พบว่า activity ของเอ็นไซม์ลดลงอย่างรวดเร็วในวันต่อ ๆ มา (รูปที่ 3.1) การที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากระบบมีการผลิต proteolytic enzyme ขึ้น ซึ่ง Wijeyaratne และคณะ (58) พบว่าในการเลี้ยง *T. viride* QM 9414 บนน้ำตาลสาดีเมื่อ activity ของเอ็นไซม์ protease เพิ่มขึ้นจะมีผลทำให้ activity ของเซลล์ลดลงทันที เอ็นไซม์ protease ที่มีอยู่นี้สามารถกำจัดออกได้โดยการทำ heat treatment (ที่อุณหภูมิ 60-70 °C. ระยะเวลานั้น ๆ) หลังจากสกัดเอ็นไซม์ออกมา เนื่องจากเซลล์ค่อนข้างทนต่อความร้อน เมื่อเทียบกับ protease จึงมีการสูญเสีย activity ของเซลล์เพียงเล็กน้อย

การที่ activity ของเซลล์ลดลงอย่างรวดเร็วหลังจากวันที่ 2 ของการเลี้ยงอาจจะเนื่องมาจากว่าในระบบมีน้ำตาลกลูโคสเกิดขึ้นเป็นจำนวนมาก น้ำตาลกลูโคสนี้จะไปยับยั้งมิให้เชื้อราผลิตเอ็นไซม์เซลล์ออกมาในปริมาณเช่นเดิม ซึ่งจากการศึกษา glucose repression ใน *T. viride* โดย Nisizawa และคณะ (30,45) ก็พบว่ากลูโคสมีผลทำให้ราไม่มีการผลิตเอ็นไซม์เซลล์ลดลง โดยที่กลูโคสไปยับยั้งมิให้เกิดการสร้างเซลล์โปรตีนขึ้น และจากการศึกษาโดย Chimanage P. และคณะ (60) ในการผลิตเอ็นไซม์เซลล์โดย *T. viride* พบว่าเมื่อใช้กลูโคสเป็นอาหารจะสังเกตไม่พบ activity ของเซลล์เลย เนื่องจากราสามารถใช้กลูโคสเป็นอาหารโดยตรงไม่จำเป็นต้องสังเคราะห์เอ็นไซม์เซลล์ขึ้นมา

สำหรับฟางข้าว เนื่องจากประกอบด้วย hemicelluloses เช่น xylan เป็นส่วนใหญ่ ซึ่ง polysaccharides เหล่านี้ทนทานต่อการย่อยสลายโดยจุลินทรีย์ การที่จะนำมาใช้ประโยชน์ได้ก็ต้องมีการทำ pretreatment วิธีการทำ pretreatment นั้น มีทั้งวิธีการทางฟิสิกส์และเคมี เช่น การบด (milling) และอบด้วยความร้อน (heat treatment), การ treat ด้วยสารเคมีต่าง ๆ เช่น การแช่หรือต้มใน NaOH, Ca(OH)_2 , NaClO_2 และสารละลายแอมโมเนีย เป็นต้น วิธีการทำอาจใช้

วิธีดังกล่าวทั้งหมดเพื่อให้เอนไซม์ที่เฉพาะเส้นใยเซลลูโลสตามต้องการ Kinoshita และคณะ (1981) (62) ได้รายงานวุ้นเอ็นไซม์เซลลูเลสสามารถย่อยสลายฟางข้าวที่ผ่านการแช่ในด่าง 1 N NaOH และ autoclaved ที่ 121 °C. (hot-alkali-treated straw) ให้ reducing sugar ออกมาในปริมาณมากกว่ากรณีฟางข้าวที่ไม่ได้ผ่าน pre-treatment ส่วนลำต้น 13 เทา และส่วนใบ 9 เทา ดังนั้นไมยราบยักษ์ก็น่าจะผ่านขั้นตอนการ pretreatment เหล่านี้เพื่อกำจัด hemicelluloses ต่าง ๆ ออกและยังควรกำจัดคลอรีนที่มีอยู่โดยการ treat ด้วย 1 % sodium chlorite (62) อีกด้วย

จากการผลิตเอ็นไซม์เซลลูเลสโดยเชื้อรา *Trichoderma viride* TISTR 3161 โดยใช้สภาวะที่เหมาะสมดังกล่าวข้างต้นในระดับปริมาณมากพบว่า crude enzyme ซึ่งเมื่อนำมาผ่าน DEAE-Sephadex A-50 column chromatography โดยใช้สภาวะต่างกันคือ ในสภาวะที่เป็นกรด (0.05 M citrate buffer pH 4.8) จะให้เซลลูเลส I และในสภาวะที่เป็นด่าง (25 mM Tris-HCl buffer pH 7.5) ให้เซลลูเลส II เมื่อนำมาทำให้บริสุทธิ์ต่อโดย gel filtration ด้วย Sephadex G-100 และ Sephadex G-200 พบว่าได้เอ็นไซม์เซลลูเลส I บริสุทธิ์เป็น 23.4 เทาและเซลลูเลส II บริสุทธิ์เป็น 20.9 เทา เอ็นไซม์ทั้งสองต่างให้โปรตีน 1 แถบ จากการทำให้ polyacrylamide gel electrophoresis ซึ่งเมื่อหามวลโมเลกุลโดย molecular-sieve chromatography บน Sepharose 6B พบว่าเซลลูเลส I มีมวลโมเลกุลประมาณ 232,000 และเซลลูเลส II ประมาณ 138,000 และจากการทำให้ SDS-polyacrylamide-gel-disc electrophoresis ของเอ็นไซม์ทั้งสองต่างให้โปรตีน 2 แถบ ซึ่งมีมวลโมเลกุลประมาณ 63,000 และ 55,000 สำหรับกรณีเซลลูเลส I และ 61,000 และ 56,300 สำหรับเซลลูเลส II ดังนั้นโมเลกุลเซลลูเลส I น่าจะประกอบด้วย 4 subunits (เป็น tetramer) โดยที่มี 2 subunits ซึ่งมีมวลโมเลกุลประมาณ 63,000 และอีก 2 subunits ประมาณ 55,000 ส่วนเซลลูเลส II ประกอบด้วย 2 subunits ที่มีมวลโมเลกุลเท่า ๆ กัน (~ 60,000) เป็น dimer นอกจากนี้ยังพบว่า

เอ็นไซม์ทั้ง 2 form มี activity ต่อ CMC, FP และ p-nitrophenol- β -D-glucoside (pNPG) นั่นคือว่ามี β -glucosidase activity อยู่ในตัวเองโดยที่มี activity ต่อ CMC สูงกว่า activity ต่อ pNPG ซึ่งคล้ายคลึงกับเอ็นไซม์เซลลูเลส C₁ จาก *Aspergillus species* สายพันธุ์ 26p57 ซึ่งเป็น Thermophilic fungus เลี้ยงบนรำข้าวสาลี⁽⁶³⁾ เซลลูเลส C₁ มีมวลโมเลกุลเป็น 130,000 มี activity ต่อ CMC สูงกว่า activity ต่อ pNPG สำหรับเอ็นไซม์เซลลูเลสที่ผลิตได้จากเชื้อราอื่น ๆ ก็มีมวลโมเลกุลแตกต่างกันไป ทั้งขึ้นกับชนิดหรือสายพันธุ์ของราหรือจุลินทรีย์อื่น ๆ ตลอดจนสภาวะและเงื่อนไขของการเลี้ยง เช่น เซลลูเลส III (Less-Random type) จาก *T. viride* มีมวลโมเลกุล 45000⁽⁶⁴⁾ เซลลูเลส T₁ จาก *S. pulverulentum* มีมวลโมเลกุลประมาณ 32,300⁽⁶⁵⁾ นอกจากนั้นการหามวลโมเลกุลโดยวิธีต่าง ๆ ก็ให้ผลที่แตกต่างกันได้โดยเฉพาะกรณีที่เอ็นไซม์เซลลูเลส form นั้นเป็น glycoprotein เช่น จากการหามวลโมเลกุลเซลลูเลส C₂ จาก *Sporotrichum cellulophilum* โดยวิธี Sephadex G-200 column chromatography ได้ 50,000 แต่เมื่อใช้วิธี equilibrium centrifugation พบว่ามีค่าเป็น 70,000 การที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากส่วนน้ำตาลในโมเลกุลเอ็นไซม์จึงทำให้หาคามวลโมเลกุลคลาดเคลื่อนกันไป (6.6)

จากการศึกษาสมบัติทางประการของเอ็นไซม์เซลลูเลสทั้ง 2 form พบว่าระยะ incubate ระหว่างเอ็นไซม์กับสับสเตรท (CMC) เป็นเวลา 30 นาที ให้ปริมาณกลูโคสสูงสุดคือ 1.28 μ mole สำหรับเซลลูเลส I และ 1.17 μ mole สำหรับเซลลูเลส II เมื่อทำการแปรเปลี่ยนความเข้มข้นของเอ็นไซม์ ปรากฏว่าความสัมพันธ์ระหว่าง Cm-cellulase activity กับความเข้มข้นของเอ็นไซม์เป็นเส้นตรงจนกระทั่งถึงค่าปริมาณโปรตีนเป็น 0.48 ไมโครกรัม สำหรับเซลลูเลส I และ 6.88 ไมโครกรัม สำหรับเซลลูเลส II การที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากที่

ความเข้มข้นเอ็นไซม์สูง ๆ โมเลกุลเอ็นไซม์เกิดการจับกันทำให้ไม่สามารถย่อยสลาย
 สัมผัสเตรทไคติงเค็ม ผลการทดลองเช่นนี้ตรงกับที่พบโดย Mandels, Andreotti
 และ Roche (1976)⁽⁴⁹⁾ กรณีนี T. viride และ Garg และ Neelakantan
 (1982)⁽⁶⁷⁾ กรณีนี Aspergillus terreus GN 1

เอ็นไซม์เซลลูเลส I มีความว่องไวในการทำงานมากกว่าเซลลูเลส II
 (พิจารณาจากค่า Km และ Vmax รูปที่ 3.24 และ 3.25) และทำงานได้ดีในช่วง
 pH ที่กว้าง (4.0-6.0) กว่ากรณีนีเซลลูเลส II ซึ่งทำงานได้ดี ณ pH 4.0 เท่านั้น
 (รูปที่ 3.22) แต่มีอุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดในการทำงานใกล้เคียงกันคือ 45°ซ.
 สำหรับเซลลูเลส I และ 50°ซ. สำหรับเซลลูเลส II (ถึงรูปที่ 3.20) และคงทน
 ต่อ pH (15 ชั่วโมง 18°ซ.) ในช่วง 2.5-6.0 เช่นเดียวกัน (รูปที่ 3.23) นอก
 จากนี้เอ็นไซม์ทั้งสองทนต่อความร้อนจนถึง 50°ซ. ณ อุณหภูมิสูงกว่า 50°ซ.
 เป็นต้นไป activity ของเซลลูเลสจะลดลงจนกระทั่งถูก inactivate โดยสมบูรณ์
 เมื่อ incubate ที่ 65°ซ. เป็นเวลา 10 นาที (รูปที่ 3.21)

ในการศึกษาผลของโลหะไอออนต่อการทำงานของเอ็นไซม์พบว่า โลหะ
 ไอออน ส่วนมากมีผลยับยั้งการทำงานของเอ็นไซม์ทั้งสองชนิด เมื่อใช้ CMC เป็นสับสเตรท
 ไคแท็ก Cu^{2+} ($10^{-3}M$), Fe^{3+} ($10^{-4}M$), Ag^+ ($10^{-3}M$) และ Hg^{2+} ($10^{-4}M$)
 โดยเฉพาะโลหะไอออน 2 ตัว หลังมีผลทำให้เอ็นไซม์ตกตะกอน เนื่องจากเกิดการเปลี่ยนแปลง
 โครงสร้างในโมเลกุล ผลการทดลองนี้ตรงกับกรณีนีเอ็นไซม์เซลลูเลสจาก
Aspergillus niger GN 1⁽⁶⁷⁾ ซึ่ง Cu^{2+} ($10^{-2}M$), Fe^{3+} ($10^{-2}M$),
 Ag^+ ($10^{-2}M$) และ Hg^{2+} ($10^{-3}M$) มีผลยับยั้งการทำงานของเอ็นไซม์ นอกจากนี้
 นี้ยังคล้ายคลึงกับกรณีนีเซลลูเลส II จาก T. viride ซึ่ง Okada (1976)⁽⁶⁴⁾ พบว่า
 การทำงานของเซลลูเลส III นี้ถูกยับยั้งโดยสมบูรณ์ด้วย Hg^{2+} ($10^{-3}M$) และถูก
 ยับยั้งบางส่วนด้วย Ag^+ ($10^{-3}M$) และ Cu^{2+} ($10^{-3}M$) เมื่อพิจารณาถึงผลของ
 β -mercaptoethanol พบว่าไม่มีผลต่อการทำงานของเซลลูเลสทั้งสอง form เลย

ในการทำงานของเอนไซม์เซลลูเลสทั้งสองชนิดนั้นยังต้องการโลหะไอออน
 ดังพิจารณาได้จากกรณีที่เมื่อ incubate เอนไซม์กับ Mn^{2+} (10^{-2} M) หรือกับ
 Co^{2+} (10^{-2} M) 2 นาที พบว่า activity ของเอนไซม์แต่ละ form เพิ่มขึ้น
 จากเดิมถึง 50 % ผลการทดลองนี้คล้ายคลึงกับกรณีของเอนไซม์เซลลูเลสจาก
Aspergillus terreus GN1 ซึ่ง Garg และ Neelakantan (67) พบว่า
 Mn^{2+} (10^{-2} M) กระตุ้นการทำงานของเอนไซม์ต่อ CMC และเมื่อพิจารณาถึงกรณี
 ที่เอนไซม์เซลลูเลสแต่ละ form ถูก inactivated โดยสมบูรณ์ เมื่อ incubate
 กับ EDTA (10^{-3} M) ซึ่งเป็น chelating agent เป็นเวลา 2 นาที แสดงว่า
 เซลลูเลส I และ II ต่างต้องการโลหะไอออนบางตัวช่วยในการทำงาน ดังนั้นใน
 การวัด activity ของเอนไซม์แต่ละ form ควรที่จะเติมโลหะไอออนคือ Mn^{2+}
 (10^{-2} M) หรือ Co^{2+} (10^{-2} M) ลงไปด้วย จะทำให้สามารถวัดการทำงานของ
 เอนไซม์ได้ดีขึ้น

ในการศึกษา Synergistic action ของเอนไซม์เซลลูเลสชนิดนี้ใช้
 สับสเตรทที่มี crystallinity สูง ๆ เช่น Avicel กระดาษกรองและสำลีเป็นต้น
 เนื่องจาก activity ของเซลลูเลสแต่ละ form ทอดสับสเตรทมีค่าเกือบเป็น 0 หรือ
 = 0 ทำให้สามารถทราบถึงการทำงานของเซลลูเลส 2 form ได้ง่าย(1) ในกรณีที่ใช้
 CMC จากการทดลองจะเห็นว่าการทำงานของเซลลูเลส I + II ต่อ CMC ไม่ต่างไป
 จากกรณีของเซลลูเลสแต่ละ form นัก แต่เมื่อใช้กระดาษกรองเป็นสับสเตรทพบว่า
 เซลลูเลส I + II สามารถย่อยสลายกระดาษกรองได้ เมื่อ incubate ณ $30^{\circ}C$
 เป็นเวลา 7 วัน ในขณะที่ไม่พบ activity ในกรณีเอนไซม์แต่ละ form
 ที่ incubate กับกระดาษกรอง ณ $30^{\circ}C$ เป็นเวลา 7 วัน สรุปได้ว่าเอนไซม์เซลลูเลส
 I และ II สามารถทำงานร่วมกันในการย่อยสลายสับสเตรท

จากการศึกษาสมบัติเอนไซม์เซลลูเลสที่ผลิตขึ้นนี้เป็นแนวทางหนึ่งที่จะนำ
 เอนไซม์ไปใช้ประโยชน์ต่อไป และในการที่จะนำไปใช้ประโยชน์ต่าง ๆ เช่น ย่อยสลาย
 สารประกอบเซลลูโลสที่เหลือใช้จากการเกษตรอุตสาหกรรมและขยะไปเป็นน้ำตาลกลูโคส

แอลกอฮอล์และผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ นั้นต้องมีการศึกษาสมบัติโดยละเอียดต่าง ๆ ของเอ็นไซม์
 อีกร ์ไคแก ์ชนิดและลำดับการเรียงตัวของกรดอะมิโนในโมเลกุล ์ความสามารถของ
 เซลลูเลสทั้ง 2 form นี้ในการย่อยสลายสับสเตรทต่าง ๆ นอกเหนือจาก CMC และ
 FP นั้นคือศึกษา substrate specificity และกลไกการทำงานของเซลลูเลส
 สับสเตรทต่าง ๆ ที่ใช้กันไคแก Cellooligosaccharides ต่างๆ (เช่น cello-
 triose, C₃, cellohexaose, C₆ เป็นต้น), laminarin, glucan (จาก
 ปืส่, บารไคย) mannan, cellodextrin, CM-pachyman เป็นต้น⁽⁶⁸⁾ จาก
 ข้อมูลเหล่านี้ทำให้สามารถจัดประเภทของเซลลูเลสแต่ละองค์ประกอบไคว่าเป็น
 exoglucanase หรือ endoglucanase และทราบถึงกลไกการย่อยสลายเซลลูโลส

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University

All rights reserved