

วิจารณ์ และสรุปผลการทดลอง

ดังที่กล่าวมาแล้วในบทนำว่า จุลชีพที่สามารถผลิตเอนไซม์เซลลูเลสเพื่อช่วยในการย่อยสลายเซลลูโลสนั้นมีทั้งแบคทีเรียและรา แต่ในงานวิจัยนี้มีจุดมุ่งหมายที่จะเลือกเฉพาะเชื้อราเท่านั้น เนื่องจาก

1) เอนไซม์เซลลูเลสที่ผลิตโดยเชื้อรา โดยมากจะเป็นเอนไซม์ที่เมื่อเชื้อราสังเคราะห์ขึ้นมาแล้วจะถูกปลดปล่อยออกมานอกเซลล์ (*extracellular enzyme*) ทำให้เตรียมเอนไซม์เซลลูเลสได้ง่าย แต่เซลลูเลสของแบคทีเรียมักจะพบว่าฝังตัวอยู่ติดกับเซลล์ ทำให้การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสของแบคทีเรียทำได้ยากกว่าการเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสของเชื้อรา (*Norkrans* , 1967)

2) รูปร่างลักษณะของเชื้อราซึ่งมีไฮฟี (*hyphae*) มากมาย ไฮฟีของราสามารถซอนไซเข้าไปในเนื้อเยื่อของวัสดุที่ประกอบด้วยเซลลูโลสในกรณีที่เป็นของแข็งได้ ทำให้สัมผัสกับเซลลูโลสได้ดีกว่า และย่อยสลายเซลลูโลสได้ดีกว่าแบคทีเรีย

3) แบคทีเรียที่พบว่าสามารถผลิตเอนไซม์เซลลูเลสได้สูงมักจะเป็นอะแนโรบิกแบคทีเรีย (*anaerobic bacteria*) ดังนั้นการเลี้ยงแบคทีเรียเพื่อผลิตเอนไซม์เซลลูเลสจะต้องเลี้ยงในสภาวะที่ขาดออกซิเจน และต้องควบคุมให้อยู่ในสภาวะที่ขาดออกซิเจนตลอดเวลา ซึ่งทำได้ยากมาก

เมื่อทดลองแยกเชื้อราจากกองขยะ ที่มีความสามารถย่อยสลายเซลลูโลส พบว่าสามารถแยกเชื้อราที่สามารถผลิตเอนไซม์ที่ใช้ย่อยสลายเซลลูโลสได้ประมาณ 10 ชนิด แต่มีเพียงชนิดเดียว (คือ V_1 ซึ่งภายหลังได้จัดจำแนกว่าเป็น *Aspergillus fumigatus* *Fresenius*) ที่มีความสามารถในการย่อยสลายเซลลูโลสได้สูงเมื่อเปรียบเทียบกับเชื้อรามาตรฐาน *T. viride* QM 9414 ซึ่งได้รับการรายงานว่าเป็นเชื้อราที่มีความสามารถในการย่อยสลายเซลลูโลสได้สูงมากที่สุดที่อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส (*Reese*, 1975; *Mandels* และ *Sternberg* , 1976) ผลจากการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการเจริญและติดตามวัดแอกติวิตีของเอนไซม์เซลลูเลสของเชื้อรา *A. fumi-*

gatus Fres. (V_1) เปรียบเทียบกับ T. viride QM 9414 พบว่า การเจริญ และแอกติวิตีของเอนไซม์เซลลูเลสของเชื้อรา A. fumigatus Fres. (V_1) จะสูงสุดในวันที่ 8 ในขณะที่ T. viride จะต้องใช้เวลาดัง 10 วัน เมื่อเลี้ยงใน สภาวะเดียวกันตามผลการทดลองในรูปที่ 6 ซึ่งจากจุดนี้ชี้ให้เห็นว่าในสภาวะของการเลี้ยง เช่นเดียวกันนี้ A. fumigatus Fres. (V_1) มีประสิทธิภาพในการใช้แอลฟา-เซลลูโลส เป็นสารต้นคอคาร์บอนสูงกว่า T. viride QM 9414

จากการติดตามการเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลส ซึ่งติดตาม การเจริญโดยวัดปริมาณกลูโคซามีนซึ่งเป็นองค์ประกอบย่อยของโคตินที่เป็นส่วนประกอบ ของผนังเซลล์ของเชื้อรา และติดตามการสังเคราะห์เอนไซม์โดยการติดตามวัดแอกติวิตี ของเอนไซม์ ในผลการทดลองรูปที่ 15 จะเห็นว่าแอกติวิตีของเซลลูเลสของ A. fumigatus Fres. (V_1) มีค่าสูงสุดในวันที่ 8 จากนั้นแอกติวิตีจะลดลงทั้งนี้ น่าจะเป็นเพราะเชื้อรา หยุดเจริญ โดยพิจารณาจากปริมาณกลูโคซามีนซึ่งจะมีค่าสูงสุดในวันเดียวกันด้วย แต่เมื่อ พิจารณาความเข้มข้นของโปรตีนที่วัดได้ในรูปเดียวกันนั้นจะเห็นได้ว่า ความเข้มข้นของ โปรตีนที่วัดได้ในระยะ 5 วันแรกจะมีค่าลดลง (ทั้งนี้เนื่องจากเชื้อราสามารถขับไปโทน (0.1 %) ซึ่งมีในอาหารเลี้ยงเชื้อเป็นแหล่งต้นคอคของไนโตรเจน) หลังจากนั้นความ เข้มข้นของโปรตีนจะค่อยๆเพิ่มขึ้น อาจจะเป็นผลเนื่องจากมีโปรตีนที่ถูกปลดปล่อยออกจาก ไมซีเลียมของเชื้อราเข้าสู่ภายนอกมากขึ้น และการเพิ่มความเข้มข้นของโปรตีนจะสอดคล้องกับการเพิ่มแอกติวิตีของเอนไซม์ที่วัดได้ หลังจากวันที่ 8 แล้วแอกติวิตีของเอนไซม์ จะลดลงในขณะที่อัตราการเพิ่มความเข้มข้นของโปรตีนก็จะช้าลงด้วย แต่ความเข้มข้นของ โปรตีนที่วัดได้ยังอยู่ในระดับเดิมหรือสูงขึ้นเล็กน้อย อาจจะเป็นไปได้ว่ามีการสะสมของ โปรตีนที่ได้จากการสลายหรือแตกของเซลล์ของเชื้อรา จึงมีผลทำให้ความเข้มข้นของ โปรตีนในอาหารเลี้ยงเชื้อเพิ่มขึ้นในขณะที่การสังเคราะห์โปรตีน และเอนไซม์รวมทั้งการ เจริญโตสิ้นสุดลงแล้ว ซึ่งผลการทดลองนี้สอดคล้องกับรายงานของ Mandels และ Reese ในปี 1957 ที่สรุปว่าความเข้มข้นของโปรตีนที่ปลดปล่อยออกมานอกเซลล์ของเชื้อ รา T. viride มีความสัมพันธ์โดยตรงกับเซลลูเลสแอกติวิตี ดังนั้นการรายงานผลจึง ใช้ค่าเซลลูเลสแอกติวิตีเป็นดัชนีแสดงการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลส ส่วนการติดตาม การเจริญของเชื้อราซึ่งใช้วิธีวัดปริมาณของกลูโคซามีนนี้อาจจะใช้วิธีติดตามปริมาณโปรตีน ซึ่งถูกปลดปล่อยออกมานอกเซลล์ก็ได้ แต่อย่างไรก็ตามเนื่องจากความเข้มข้นของโปรตีนที่วัด

ได้ไม่ใช่ค่าสัมบูรณ์ (absolute value) จึงได้ใช้วิธีวัดปริมาณกลูโคซามีนในการติดตามการเจริญของเชื้อราแทนการวัดปริมาณโปรตีน

ผลการศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสของเชื้อรา A. fumigatus Fres. (V₁) ดังแสดงในรูปที่ 7 และ 8 พบว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์ไม่ใช่อุณหภูมิเดียวกัน การเจริญสูงสุดของ A. fumigatus Fres. (V₁) จะพบที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส แต่อุณหภูมิที่เหมาะสมในการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสคือ 45 องศาเซลเซียส ในทำนองเดียวกันกับ T. viride ซึ่งสามารถเจริญได้อย่างรวดเร็วที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส แต่การสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุดที่อุณหภูมิ 25-28 องศาเซลเซียส (Mandels และ Sternberg ,1976)

การเปลี่ยนแปลง pH และปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ ในอาหารเลี้ยงเชื้อขณะที่มีการเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) มีรูปแบบค่อนข้างที่จะแน่นอน (รูปที่ 11 และ 15) กล่าวคือ การเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) จะเริ่มไปพร้อมๆกัน เมื่อการเจริญของ A. fumigatus Fres. (V₁) สูงขึ้น การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสก็จะสูงขึ้นด้วย ปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ในอาหารเลี้ยงเชื้อจะค่อยๆสูงขึ้น ส่วน pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อจะลดลงและลดลงต่ำสุดอยู่ในช่วง 2.5-3.5 ในขณะที่การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลส และการเจริญมีค่าสูงสุด แต่จะเห็นได้ว่า pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อจะลดลงจนมีค่าต่ำสุดก่อนที่จะวัดแอกติวิตีของเอนไซม์ได้สูงสุดประมาณ 2-4 วัน และเมื่อการเจริญของเชื้อราลดลงในขณะที่แอกติวิตีของเอนไซม์ลดลงด้วย pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อจะเพิ่มขึ้น แสดงให้เห็นว่าเชื้อราสามารถใช้กลูโคสซึ่งได้จากการย่อยสลายจากเซลลูโลสด้วยเอนไซม์ที่สังเคราะห์ขึ้นเป็นแหล่งคั่นต่อของคาร์บอนได้ และการใช้กลูโคสนี้จะมีผลให้มีการปลดปล่อยกรดออกมาในอาหารเลี้ยงเชื้อเช่นเดียวกับ T. viride (Mandels และคณะ, 1975; Mandels และ Sternberg ,1976) เมื่อการเจริญของเชื้อราสูงสุดซึ่งหมายถึงการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุดแล้วหลังจากนั้นจึงลดลงก็ย่อมมีการใช้กลูโคสน้อยลงผลทำให้ pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อเพิ่มขึ้น

การที่วัคแอกติวิตีของเอนไซม์หลังจากมีการสังเคราะห์สูงสุดแล้วลดลงอาจจะเนื่องมาจากสาเหตุหลายประการ เช่น อาจจะเป็นไปได้ว่าเอนไซม์เสียสภาพ (denaturation) ไปบางส่วน เนื่องจากการเลี้ยงเชื้อราที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียสนั้น ในระยะแรกๆมีเซลล์โลสอยู่มาก จะช่วยป้องกันการสูญเสียแอกติวิตีของเอนไซม์ แต่หลังจากวันที่ 8 เซลล์โลสมีอยู่น้อยมากหรืออาจจะหมด การป้องกันการสูญเสียแอกติวิตีน้อยลง อุณหภูมิสูงถึง 45 องศาเซลเซียสอาจจะทำให้เอนไซม์สูญเสียแอกติวิตีไปบ้างก็เป็นได้ จากการศึกษาผลของอุณหภูมิต่อเสถียรภาพของเอนไซม์เซลล์เลส (รูปที่ 52) พบว่าแอกติวิตีของเซลล์เลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) สามารถจะทนต่ออุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียสได้นาน 4 ชั่วโมง โดยที่แอกติวิตีลดลงประมาณ 10 เปอร์เซ็นต์ แต่เนื่องจากการติดตามวัคแอกติวิตีของเอนไซม์ทำทุก 48 ชั่วโมงจึงเป็นไปได้ว่าเอนไซม์เซลล์เลสบางส่วนเสียสภาพไป ซึ่งส่งผลให้แอกติวิตีของเซลล์เลสลดลงด้วย

สาเหตุอีกประการหนึ่งที่ทำให้แอกติวิตีของเอนไซม์เซลล์เลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) ลดลง อาจจะเนื่องมาจากอายุของเชื้อราทั้งนี้สังเกตได้จากอาหารเลี้ยงเชื้อในช่วงระยะเวลาหลังจากที่มีการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุดแล้ว จะเริ่มสร้างสปอร์ขึ้น และปริมาณสปอร์จะขึ้นกับระยะเวลาของการเลี้ยง จากรายงานของ Nerkrans (1967) พบว่าเชื้อราส่วนใหญ่จะมีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลล์เลสสูงสุดจากโมซีเลียมที่มีอายุน้อยโดยเฉพาะบริเวณส่วนของไฮฟี ในขณะที่เป็นสปอร์จะไม่มีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลล์เลส จึงอาจเป็นไปได้ว่าในระยะหลังจาก 8 วันไปแล้วโมซีเลียมของ A. fumigatus Fres. (V₁) มีอายุมากขึ้น การสังเคราะห์เอนไซม์จึงลดลง ผลการทดลองที่สนับสนุนข้อคิดนี้อีกประการหนึ่งคือ จากรูปที่ 15 เช่นกัน จะเห็นว่าแอกติวิตีของเอนไซม์เซลล์เลสลดลง ในขณะที่อาหารเลี้ยงเชื้อจะยังมีน้ำคาลริคิวิซ์อยู่สูงเป็นปริมาณซึ่งน่าจะเพียงพอที่จะทำให้การเจริญของราดำเนินต่อไปได้อีกระยะหนึ่ง เหตุการณ์นี้อาจจะอธิบายได้ว่า เมื่อการสังเคราะห์เอนไซม์ลดลง แน่นอนอัตราการผลิตน้ำคาลริคิวิซ์ย่อมลดลง ซึ่งเหมือนกับเป็นการจำกัดการใช้ น้ำคาลในการเจริญของเชื้อราลงด้วย ทำให้การเจริญของราลดลง เมื่อเทียบกับตอนที่มีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลล์เลสสูงอัตราการผลิตน้ำคาลริคิวิซ์สูง เชื้อราสามารถใช้น้ำคาลริคิวิซ์ในการเจริญได้อย่างเต็มที่ ส่วนการที่ปริมาณน้ำคาลริคิวิซ์ลดลง เมื่อการสังเคราะห์เอนไซม์เซลล์เลสลดลง น่าจะเป็นเพราะอัตราการใช้น้ำคาลริคิวิซ์โดยเชื้อรานั้นสูงกว่าอัตราการผลิตน้ำคาล จึงทำให้ผลลัพธ์ที่ได้คือปริมาณน้ำคาลในอาหารเลี้ยงเชื้อลดลง

จากการศึกษาผลของกลูโคสที่เติมลงไปในการสังเคราะห์เอนไซม์
 เซลลูเลสของ *A. fumigatus* Fres. (V₁) ตามรูปที่ 14 จะเห็นว่าความเข้มข้น
 ของกลูโคส 25 มิลลิโมล/ลิตร จึงเริ่มมีผลต่อการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสทั้งปริมาณ
 และช่วงเวลาในการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุด ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับความเข้มข้นของกลูโคส
 ที่ Sterberg (1976) ใช้เติมลงในเชื้อ *T. viride* ที่กำลังเจริญบนเซลลูโลสคือ
 30 มิลลิโมล/ลิตร แล้วทำให้การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสลดลงทันที และจะเห็นผล
 ชัดเจนขึ้นที่ความเข้มข้นของกลูโคสเท่ากับ 100 มิลลิโมล/ลิตร เมื่อพิจารณาผลการทดลอง
 ที่แสดงไว้ในรูปที่ 14ก และ 14ข ไปพร้อมๆกัน จะเห็นผลของการเกิดคาตาบอลิค
 รีเฟรสชัน ต่อการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสอย่างชัดเจน เมื่อเลี้ยง *A. fumigatus*
Fres. (V₁) ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแอลฟา-เซลลูโลสและกลูโคสอยู่ร่วมกัน *A. fumigatus*
Fres. (V₁) จะใช้กลูโคสเป็นสารต้นคอคาร์บอนก่อน ซึ่งเห็นได้ชัดที่ความเข้มข้นของ
 กลูโคส 50 มิลลิโมล/ลิตร pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อจะลดลงจนถึงวันที่ 6 pH จึงเริ่มสูงขึ้น
 นั่นคือกลูโคสถูกใช้หมด จึงเริ่มใช้เซลลูโลสเป็นสารต้นคอคาร์บอนและเริ่มมีการสังเคราะห์
 เอนไซม์เซลลูเลส โดยที่ปริมาณเซลลูเลสที่สังเคราะห์สูงสุดมีค่าต่ำกว่า และช่วงเวลาที่ใช้
 ในการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสูคนานกว่าเมื่อเลี้ยง *A. fumigatus* Fres. (V₁)
 ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแต่แอลฟา-เซลลูโลสเป็นสารต้นคอคาร์บอนเพียงอย่างเดียว และผล
 กระทบโดยกลูโคสแบบคาตาบอลิค รีเฟรสชันนี้จะยังเห็นได้ชัดขึ้นเมื่อเพิ่มความเข้มข้นของ
 กลูโคสขึ้นไปถึง 100, 250 และ 500 มิลลิโมล/ลิตร ผลการทดลองในรูปนี้ยังแสดงให้เห็น
 อีกด้วยว่าความเข้มข้นของกลูโคสที่ 250 และ 500 มิลลิโมล/ลิตร น่าจะเพียงพอ
 สำหรับการเจริญของ *A. fumigatus* Fres. (V₁) ในระยะเวลาที่ทำการศึกษาทดลอง
 (16 วัน) โดยที่ไม่จำเป็นต้องใช้เซลลูโลสเลย จึงไม่มีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลส
 หรือถ้ามีก็มีค่าต่ำมาก และ pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อจะมีค่าคงที่ประมาณ 2.0-2.5 โดย
 ไม่เพิ่มขึ้นเลย

อาหารเลี้ยงเชื้อที่ใช้ในการเลี้ยง A. fumigatus Fres. (V₁) นี้ได้เติม ทวิน-80 ลงไปด้วย เพราะหวังว่าทวิน-80 นี้จะช่วยทำให้การสังเคราะห์เอนไซม์ เซลลูเลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) สูงขึ้น ดังที่มีการทดลองของ T. viride (Mandels และ Weber, 1969; Reese และ Maguire, 1971) และของ T. reesei (Reese, 1972) ซึ่งพบว่า การเติมทวิน-80 ทำให้การสังเคราะห์เอนไซม์ เซลลูเลสของเชื้อราทั้งสองสูงขึ้นเป็น 2 เท่าของการสังเคราะห์เอนไซม์ เซลลูเลส เมื่อไม่เติมทวิน-80 และอีกอย่างหนึ่งทวิน-80 ช่วยลดการฟุ้งกระจายของสปอร์ของเชื้อรา ค่าย

ในเชื้อราหลายชนิดพบว่าจะมีการสังเคราะห์เอนไซม์โซลานีสไปพร้อมกับ เอนไซม์เซลลูเลส เช่นใน T. viride (Toda และคณะ, 1971; Hurst และคณะ, 1978) IrpeX lacteus (Hurst และคณะ, 1978) และใน A. fumigatus Fres. 4-45-1F (สวารช, 2524) สำหรับ A. fumigatus Fres. (V₁) ก็พบว่านอกจากจะมีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสแล้วยังมีการสังเคราะห์เอนไซม์โซลานีสไปพร้อมกันด้วย (รูปที่ 16) เมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลสเป็นสารตั้งต้นคาร์บอน มีแอกติวิตีเพียง 75 หน่วย/มิลลิลิตร แต่เมื่อใช้ฟางข้าวเป็นสารตั้งต้นคาร์บอน พบว่า การสังเคราะห์เอนไซม์โซลานีสเพิ่มขึ้นเกือบ 20 เท่า (รูปที่ 17) ที่เป็นเช่นนี้อาจอธิบายได้ว่า แอลฟา-เซลลูโลสเป็นเซลลูโลสบริสุทธิ์ ไม่มีส่วที่จะไปเหนี่ยวนำการสังเคราะห์เอนไซม์โซลานีส แต่ในฟางข้าวมีทั้งเซลลูโลสและไซแทนเป็นองค์ประกอบประมาณ 30-50 และ 20-30 เปอร์เซ็นต์ตามลำดับ (Stephens และ Heichel, 1975; Lotong และคณะ, 1980) และไซแทนที่อยู่ในฟางข้าวนี้เองที่เป็นตัวเหนี่ยวนำให้มีการสังเคราะห์เอนไซม์โซลานีสสูงขึ้น

ผลการศึกษาความสามารถของเอนไซม์จาก A. fumigatus Fres. (V₁) ในการใช้สับสเตรคชนิดต่างๆ ดังแสดงผลไว้ในตารางที่ 3 จะเห็นว่าเอนไซม์เซลลูเลสที่สังเคราะห์โดย A. fumigatus Fres. (V₁) นี้สามารถใช้แอลฟา-เซลลูโลสและกระดาษกรองเป็นสับสเตรคได้ และน่าจะประกอบด้วยเอนไซม์หลายชนิดเช่นเดียวกับเชื้อราชนิดอื่นๆ เช่น T. viride (Selby และ Maitland, 1967; Berghem และ Pettersson, 1973, 1974; Pettersson, 1975) T. koningii (Wood, 1968; Wood และ McCrae, 1972; Wood, 1975) A. niger (Hurst และคณะ, 1978) A. aculeatus (Murae และคณะ, 1979) T. reese (Dwivedi และ Ghose, 1979) และ T. aurantiacus (Tong และคณะ, 1980) เป็นต้น คือ น่าจะประกอบด้วยเอนไซม์อย่างน้อย 3 ชนิดมาทำงานร่วมกันเป็นมัลติคอมเพลกซ์เอนไซม์ ได้แก่ เอ็กโซกลูคาเนสหรืออะมิเลสซึ่งศึกษาได้โดยใช้อะมิเลสเป็นสับสเตรค เอนโดกลูคาเนสหรือคาร์บอกซิเมทิลเซลลูเลส ศึกษาโดยใช้คาร์บอกซิเมทิลเซลลูโลสเป็นสับสเตรค และเบตา-กลูโคซิเดสซึ่งใช้ออร์โธโนโตรเฟนิล-เบตา-ดี-กลูโคไพราโนไซด์เป็นสับสเตรค นอกจากนี้ยังพบว่าในเอนไซม์ที่เตรียมจาก A. fumigatus Fres. (V₁) ไม่สามารถใช้เคซีน (Casein) เป็นสับสเตรคได้ ซึ่งชี้ให้เห็นว่าไม่มีแอกติวิตีของเอนไซม์โปรตีเอส (Protease) ทั้งนี้อาจจะเป็นไปได้ว่าไม่มีการสังเคราะห์เอนไซม์โปรตีเอสโดย A. fumigatus Fres. (V₁) เลยหรือเนื่องจากสารละลายเอนไซม์ที่เตรียมจาก A. fumigatus Fres. (V₁) นี้มี pH ประมาณ 5.0 ซึ่งอาจจะไปทำให้เอนไซม์โปรตีเอสที่สังเคราะห์ขึ้นนี้สูญเสียสภาพไป แต่อย่างไรก็เป็น การที่ไม่ต้องคำนึงถึงว่าเอนไซม์จะถูกย่อยสลายโดยเอนไซม์โปรตีเอส

จากการเปรียบเทียบการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสและการเจริญของเชื้อรา A. fumigatus Fres. (V₁) (รูปที่ 18 ก, ข, ค, ง) จะเห็นว่า A. fumigatus Fres. (V₁) สามารถใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร เช่น ฟางข้าว ชานอ้อย และ ชังข้าวโพค เป็นสารตั้งต้นคาร์บอนได้ดีเช่นเดียวกับแอลฟา-เซลลูโลส โดยที่การเจริญของราชนิดนี้ในฟางข้าวเป็นไปได้ดีเท่ากับในแอลฟา-เซลลูโลส การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสเมื่อใช้ฟางข้าวและชังข้าวโพคสูงกว่าเมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลสไม่มากนัก ส่วน

เมื่อใช้ชานอ้อยต่ำกว่าเมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลสเพียงเล็กน้อย การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสเมื่อใช้ชานอ้อยและซังข้าวโพดเป็นสารต้นคอกคาร์บอนจะขึ้นสูงสุด 2 ครั้ง อาจจะเป็นไปได้ว่าในชานอ้อยและซังข้าวโพดมีสารซึ่งเป็นองค์ประกอบอยู่หลายชนิด ตัวอย่างเช่น ลิกนิน เป็นองค์ประกอบมากกว่าฟางข้าว ในช่วงแรกจะเป็นการย่อยสลายลิกนินที่ล้อมรอบเซลลูโลสไว้ เพื่อให้เชื้อรามีโอกาสสัมผัสกับเซลลูโลสได้มากขึ้น ส่วนในช่วงหลังจะเป็นการย่อยสลายเซลลูโลสซึ่งเป็นองค์ประกอบส่วนใหญ่ จึงทำให้ระดับเอนไซม์เซลลูเลสซึ่งวัดปริมาณน้ำตาลที่เกิดขึ้นนั้นสูงขึ้นอีกครั้งหนึ่ง สำหรับการเปลี่ยนแปลง pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อในขณะที่มีการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสมีไม่มากนักเมื่อใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรเป็นสารต้นคอกคาร์บอน อาจจะเป็นไปได้ว่าวัสดุเหลือใช้เหล่านี้ซึ่งไม่บริสุทธิ์มีสารบางอย่างที่คอยควบคุม pH ของอาหารให้ค่อนข้างคงที่ และด้วยเหตุนี้เองอาจจะมีส่วนทำให้การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) เมื่อใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรเป็นสารต้นคอกคาร์บอนสูงกว่าเมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลส เป็นที่น่าสนใจว่าความสามารถของ A. fumigatus Fres. (V₁) ในการใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรซึ่งมีจำนวนมากในประเทศไทยเป็นสารต้นคอกคาร์บอนได้ และยังสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสได้ในระดับสูงพอๆกับเมื่อใช้เซลลูโลสบริสุทธิ์ น่าจะเป็นการช่วยลดต้นทุนการผลิตเอนไซม์เซลลูเลสและการผลิตกลูโคสในระดับอุตสาหกรรมอย่างมากได้

การเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสปริมาณมากจาก A. fumigatus Fres. (V₁) สามารถเตรียมได้ 2 วิธี คือ โดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์ตามวิธีในข้อ 3.13.1 และโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าตามวิธีในข้อ 3.13.2 พบว่าการเตรียมเอนไซม์โดยวิธีทั้งสองนี้มีความแตกต่างกันหลายประการ ประการแรก เวลาที่ใช้ในการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุดแตกต่างกัน เมื่อเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์ การสังเคราะห์เอนไซม์จะสูงสุดในวันที่ 4 ขณะที่การสังเคราะห์เอนไซม์เมื่อเตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าจะสูงสุดในวันที่ 8 (รูปที่ 15 และ 19) ประการที่สอง ปริมาณเอนไซม์ที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าจะสูงกว่าที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์ ดังผลการทดลองในข้อ 4.9 เมื่อเตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าได้เอนไซม์เซลลูเลสที่มีแอกติวิตีต่อแอลฟา-เซลลูโลสในช่วงตั้งแต่ 300-560 หน่วย/มิลลิลิตร และการเตรียมโดยเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์ได้เอนไซม์ที่มีแอกติวิตีต่อแอลฟา-เซลลูโลสเพียง 177.25-250.0 หน่วย/มิลลิลิตรเท่านั้น ประการที่สาม เอนไซม์เซลลูเลสที่เตรียมโดยวิธีทั้ง

สองจะแตกต่างกันทั้งปริมาณและชนิดขององค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสด้วย เอนไซม์ที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์จะมีอัตราส่วนของแอกติวิตีของเบตา-กลูโคซิเดส คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเซลเลสต่อแอกติวิตีของเซลลูเลสมีค่าเท่ากับ 0.70 1.09 และ 0.43 ตามลำดับ (ตารางที่ 6, 7 และ 8) เอนไซม์ที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าจะมีอัตราส่วนของแอกติวิตีของเบตา-กลูโคซิเดส คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเซลเลสต่อแอกติวิตีของเซลลูเลสจะมีค่าเท่ากับ 0.20, 0.55 และ 0.58 ตามลำดับ (ตารางที่ 10, 11 และ 12) เอนไซม์ที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์จะประกอบด้วยเบตา-กลูโคซิเดส 3 ชนิดคือ β -Glu I, β -Glu II และ β -Glu III ซึ่ง β -Glu II มีปริมาณน้อยมาก คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส 2 ชนิดคือ CMCase I และ CMCase II (รูปที่ 23-24) แต่เอนไซม์ที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่า พบว่าประกอบด้วยเบตา-กลูโคซิเดสเพียง 2 ชนิดคือ β -Glu I β -Glu II ไม่พบ β -Glu III แม้ว่า จะทำการทดลองซ้ำถึง 3 ครั้งก็ตาม คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส 2 ชนิด คือ CMCase I และ CMCase II และอะมิเซลเลส 1 ชนิด คือ Avi (รูปที่ 25-27) การที่เตรียมเอนไซม์ปริมาณมากโดยวิธีทั้งสองนี้ให้ผลที่แตกต่างกัน อาจจะเป็นไปได้ว่าเป็นผลเนื่องมาจาก 1) การเตรียมเอนไซม์โดยการเลี้ยงเชื้อ ในเฟอร์เมนเตอร์เริ่มจากโมซีเลียม ส่วนการเตรียมเอนไซม์โดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่าเริ่มจากสปอร์ จะเห็นว่าการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์นั้นเชื้อรา มีความพร้อมที่จะสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสมากกว่าเชื้อราที่เลี้ยงในขวดแบบเขย่า ซึ่งจะต้องใช้เวลาในการเจริญจากสปอร์เป็นโมซีเลียมเสียก่อน เมื่อเริ่มค้นคว้าอายุของเชื้อราที่แตกต่างกัน ทำให้อัตราเร็วของการเจริญแตกต่างกันและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสแตกต่างกันทั้งปริมาณและองค์ประกอบของเซลลูเลส เชื้อราที่เลี้ยงในขวดแบบเขย่าเริ่มค้นจากสปอร์ เชื้อราน่าจะมีอายุอ่อนกว่าเชื้อราที่เลี้ยงในเฟอร์เมนเตอร์ เป็นไปได้ว่าการสังเคราะห์เอนไซม์อะมิเซลเลสอาจจะเกิดขึ้นได้ดีในเชื้อราที่มีอายุอ่อนๆ จึงทำให้เซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่ามีอะมิเซลเลสเป็นองค์ประกอบมากกว่าในเซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์ 2) การเลี้ยงเชื้อราทั้งสองวิธีนั้นมีการถ่ายเทอากาศ (aeration) แตกต่างกัน วิธีที่เลี้ยงในเฟอร์เมนเตอร์ย่อมมีการถ่ายเทอากาศดีกว่าวิธีที่เลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่า และการสังเคราะห์เอนไซม์ คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสและเบตา-กลูโคซิเดสอาจจะต้องการออกซิเจนมากกว่าการ

สังเคราะห์เอนไซม์อะมิเลส จึงทำให้เซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์-
เมนเตอร์มีคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเลสเป็นองค์ประกอบมากกว่าใน
เซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในชวคแบบเขย่า 3) การที่เอนไซม์เซลลูเลสที่เตรียม
โดยวิธีทั้งสองวัดแอกติวิตีได้แตกต่างกันเนื่องจากองค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสที่เตรียม
โดยวิธีทั้งสองแตกต่างกันนั่นเอง การวัดแอกติวิตีของเซลลูเลสในงานวิจัยนี้ใช้แอลฟา-
เซลลูโลสเป็นสับสเตรต แอลฟา-เซลลูโลสจะมีโครงสร้างทั้งส่วนที่เป็นอะมอร์ฟัสและ
คริสตัลไลน์ ปฏิบัติการย่อยสลายแอลฟา-เซลลูโลสต้องอาศัยเอนไซม์องค์ประกอบของ
เซลลูเลสหลายตัว โดยเฉพาะส่วนของคริสตัลไลน์เซลลูโลสจำเป็นต้องอาศัยเอนไซม์
อะมิเลส ซึ่งจะทำหน้าที่ทำลายพันธะไฮโดรเจนที่ทำให้เกิดโครงสร้างคริสตัลไลน์
และย่อยสลายเซลลูโลสโดยตัดออกทีละ 2 หน่วยกลูโคส (Dwivedi และ Ghose ,
1979 ; Tangnu , 1982) เพื่อให้ได้เซลลูโลสซึ่งจะถูกย่อยสลายต่อไปโดยการทำงาน
ร่วมกันขององค์ประกอบของเซลลูเลส เซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมน-
เตอร์มีอะมิเลสเป็นองค์ประกอบน้อยกว่าเซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในชวคแบบ
เขย่า จึงวัดแอกติวิตีของเซลลูเลสที่ได้จากการเตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์
ได้ต่ำกว่าแอกติวิตีของเซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในชวคแบบเขย่า นอกจากนี้จาก
ผลการทดลองเตรียมเอนไซม์โดยวิธีที่แตกต่างกันนี้ยังชี้ให้เห็นด้วยว่า การเตรียมเอนไซม์
โดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์น่าจะเหมาะสำหรับการเตรียมเอนไซม์เบตา-กลูโค-
ซิเดส และคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส ส่วนการเตรียมเอนไซม์โดยการเลี้ยงเชื้อในชวค
แบบเขย่าน่าจะเหมาะสำหรับการเตรียมเอนไซม์อะมิเลส

เมื่อนำเอนไซม์เซลลูเลสที่เตรียมโดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์และการ
เลี้ยงเชื้อในชวคแบบเขย่ามาทำให้บริสุทธิ์ โดยเริ่มต้นจากการทำให้มีความเข้มข้นของ
โปรตีนเพิ่มขึ้นเป็นขั้นตอนแรก แล้วนำมาตกตะกอนโปรตีนด้วยแอมโมเนียมซัลเฟตอิ่มตัว 0-
80 เปอร์เซ็นต์ โดยการเพิ่มความเข้มข้นของแอมโมเนียมซัลเฟตแปรคั่นละ 20 เปอร์เซ็นต์
(ตารางที่ 4) พบว่าที่ความเข้มข้นอิ่มตัว 0-20 และ 20-40 เปอร์เซ็นต์ไม่มี
ตะกอนโปรตีน คงจะเป็นเพราะมีความเข้มข้นของโปรตีนที่จะตกตะกอนที่ความเข้มข้นของ
แอมโมเนียมซัลเฟตทั้งสองช่วงนั้นค่ามากหรือไม่มีโปรตีนชนิดนั้นเลย และที่ความเข้มข้นของ
แอมโมเนียมซัลเฟตอิ่มตัว 40-80 เปอร์เซ็นต์ พบว่ามีโปรตีนที่มีแอกติวิตีของเซลลูเลสถึง
111.84 เปอร์เซ็นต์ของแอกติวิตีตั้งต้น จึงใช้แอมโมเนียมซัลเฟตอิ่มตัว 80 เปอร์เซ็นต์

ในการตกตะกอนโปรตีนที่มีเซลลูเลสแอกติวิตี และนำไปแยกโปรตีนต่อไปโดยผ่านคอลัมน์ เซฟาเดกซ์ จี-100 อาศัยความแตกต่างของน้ำหนักโมเลกุลขององค์ประกอบเอนไซม์ของเซลลูเลส ซึ่งคาดว่าสามารถแยกเบตา-กลูโคซิเดสที่มีขนาดโมเลกุลค่อนข้างใหญ่กว่าองค์ประกอบอื่น (47,000-400,000, Pettersson, 1975; Tong และคณะ, 1980; Wood, 1969) ได้ แต่จากผลการทดลองที่แสดงในรูปที่ 21 และ 22 พบว่าแม้จะได้อิโพรตีนส่วนที่มีแอกติวิตีของเบตา-กลูโคซิเดสเป็นส่วนใหญ่ (β -Glu I และ β -Glu II) แต่ก็ยังมีแอกติวิตีของเอนไซม์ชนิดอื่นรวมอยู่ด้วย ทั้งนี้อาจจะเนื่องมาจากเบตา-กลูโคซิเดสของ A. fumigatus Fres. (V_1) มีขนาดโมเลกุลไม่แตกต่างไปจากองค์ประกอบชนิดอื่นมากนัก ดังผลที่ได้จากการศึกษาน้ำหนักโมเลกุลของเอนไซม์องค์ประกอบในข้อ 4.13.1 β -Glu I มีน้ำหนักโมเลกุล 55,000 คาลตันซึ่งแตกต่างจาก CMCase I, CMCase II และ Avi (ที่มีน้ำหนักโมเลกุล 28,750, 28,750 และ 32,000 คาลตัน) ไม่มากนัก หลังจากนั้นนำเอนไซม์แต่ละส่วนที่แยกได้โดยคอลัมน์เซฟาเดกซ์ จี-100 มาผ่านคอลัมน์ดีไอเออี-เซฟาเดกซ์ เอ-50 อาศัยความแตกต่างของประจุ ซึ่งคาดว่าจะสามารถแยกเอนไซม์คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเลสออกจากกัน และออกจากเบตา-กลูโคซิเดสได้อย่างที่ Wood (1968, 1972) แยก C_1 ออกจาก C_x ของ T. koningii Wood และ McCrae (1977) แยก C_1 ออกจาก C_x ของ F. solani Selby และ Maitland (1967); Berghem และ Pettersson (1973) แยก C_1 และ C_x ของ T. viride ออกจากกัน ผลที่ได้คือคอลัมน์ดีไอเออี-เซฟาเดกซ์ เอ-50 สามารถแยกคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสออกจากอะมิเลสได้บ้าง และเบตา-กลูโคซิเดสบริสุทธิ์ขึ้น โดยเฉพาะ β -Glu III บริสุทธิ์ขึ้นมาก ไม่มีแอกติวิตีขององค์ประกอบอื่นปนอยู่เลย มีความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้นเกือบ 15 เท่า ดังแสดงในรูปที่ 23-27 และตารางที่ 5-12 จากผลการทดลองทำเอนไซม์ให้บริสุทธิ์ตามขั้นตอนต่างๆดังที่กล่าวมานี้ชี้ให้เห็นว่า ถึงแม้จะไม่สามารถแยกองค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสจาก A. fumigatus Fres. (V_1) ให้บริสุทธิ์อย่างแท้จริงได้ แต่ก็สามารถทำให้องค์ประกอบนั้นบริสุทธิ์ขึ้นมาก โปรตีนที่ไม่มีแอกติวิตีของเอนไซม์องค์ประกอบถูกกำจัดออกไปมาก (รูปที่ 21 และ 22) และผลการแยกโปรตีนโดยอิเล็กโตรโฟรีซิส (ข้อ 4.12 และรูปที่ 28) ซึ่งจะเห็นได้ชัดว่าแถบของโปรตีนลดจำนวนลงมาก ถ้าต้องการจะแยกองค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสจาก A. fumigatus Fres. (V_1) ให้บริสุทธิ์อย่างแท้จริง อาจจะต้องการขั้นตอนมากกว่านี้

ตัวอย่างเช่น ต้องการเทคนิคของแอฟฟินีโครมาโตกราฟี (Shoemaker และ Brown, 1978) หรือไอโซอิเล็กทริก โฟกัสซิง (Berghem และ Pettersson, 1973, 1974; Pettersson, 1975) นอกจากนี้จากอัตราส่วนของแต่ละองค์ประกอบต่อแอกติวิตีของเซลลูเลส (ตารางที่ 5-12) ยังชี้ให้เห็นด้วยว่า เอนไซม์เซลลูเลสที่น่าจะทำงานได้โดยไม่จำเป็นจะต้องมีสัดส่วนขององค์ประกอบที่แน่นอน และการทำงานของเบตา-กลูโคซิเดสไม่น่าจะขึ้นกับองค์ประกอบชนิดอื่น

จากขั้นตอนการแยกองค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสให้บริสุทธิ์โดยใช้คอลัมน์เซฟาเด็กซ์ จี-100 และดีอีเออี-เซฟาเด็กซ์ เอ-50 (รูปที่ 21-27) นี้จะสังเกตเห็นว่า ส่วนของโปรตีนที่มีแอกติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเซลเลสจะมีแอกติวิตีของเซลลูเลสควบคู่ไปเสมอ เป็นไปได้ว่าเนื่องจากโดยลำพังคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส และอะมิเซลเลสเองก็สามารถใช้เซลลูโลสเป็นสับสเตรตได้ (Reese, 1975; Wood, 1975) และการวัดแอกติวิตีของเซลลูเลสเป็นการวัดปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้นหลังจากที่เอนไซม์ทำปฏิกิริยากับสับสเตรต อะมิเซลเลสจะตัดเซลโลไบโอสซึ่งเป็นน้ำตาลรีดิวซ์ออกจากปลายค่านที่ไม่มีอำนาจรีดิวซ์ของสายเซลลูโลสที่ละ 1 หน่วย คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสจะมีหน้าที่ตัดสายเซลลูโลสตรงพันธะเบตา-1,4-กลูโคซิดิกอย่างสุ่ม ซึ่งมีโอกาสจะได้กลูโคส เซลโลไบโอสและโอลิโกแซคคาไรด์ซึ่งเป็นน้ำตาลรีดิวซ์เช่นกัน จึงทำให้วัดแอกติวิตีของเซลลูเลสได้ในโปรตีนส่วนที่มีแอกติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสและอะมิเซลเลส ข้อสังเกตอีกข้อหนึ่งนอกจากที่กล่าวแล้วจะเห็นว่าไม่สามารถแยกเอนไซม์ไซลาเนสออกจากโปรตีนส่วนที่มีแอกติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส CMC Case I ได้ ซึ่งอาจจะเป็นไปได้ว่าเอนไซม์ไซลาเนสคงจะมีขนาดของโมเลกุลและประจุใกล้เคียงกับ CMC Case I มากจึงทำให้ไม่สามารถแยกออกจาก CMC Case I ได้โดยวิธีการทำให้เอนไซม์บริสุทธิ์ที่ใช้ในงานวิจัยนี้

ผลการตรวจสอบความบริสุทธิ์และการจำแนกชนิดขององค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสโดยโพลีอะโครลาไมด์เจลอิเล็กโตรโฟรีซิสในรูปที่ 28, 29 และ 30 ชี้ให้เห็นว่าในขณะที่ ดีอีเออี-เซฟาเด็กซ์สามารถแยกคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสของ *A. fumigatus* Fres. (V_1) ได้ 2 ชนิด แต่จากการทำโพลีอะโครลาไมด์เจลอิเล็กโตรโฟรีซิสสามารถแยกคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสได้ 3 ชนิด โดยที่ชนิดหลัง salt gradient มี 2 ชนิดที่มี R_f เท่ากับ 0.5-0.6 และ 0.75-0.76 (จากอิเล็กโตรโฟรีซิส) รวมอยู่ด้วยกันไม่ว่าจะ

เป็น 2 หรือ 3 ชนิดก็ตามจะมีความแตกต่างกันที่ประจุ ไม่แตกต่างกันที่น้ำหนักโมเลกุล หรืออาจจะแตกต่างกันเพียงเล็กน้อย การที่แฟรคชันหลัง salt gradient ได้สกัด แอคติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสเพียง 1 พิค แต่เมื่อนำไปทำอิเล็กโตรโฟรีซิส ปรากฏว่ามีพิคแอคติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส 2 พิค ที่เป็นเช่นนี้อาจจะเป็นเพราะ ว่าคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส 2 ชนิดในแฟรคชันหลัง salt gradient มีประจุต่างกัน ไม่มากนัก เมื่อคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสชนิดที่ II ออกมาพร้อมกันนั้นความเข้มข้นของ เกลือก็ค่อยๆเพิ่มขึ้น อาจจะทำให้คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสชนิดที่ III ออกมาในขณะที่ ชนิดที่ II ยังออกมาไม่หมด ทำให้ไม่เห็นเป็น 2 พิคชัดเจน นอกจากนี้ยังพบว่าแถบของ โปรตีนที่มี R_f ตกอยู่ในพิคที่มีแอคติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสคงอยู่ตลอดมาทุกขั้นตอน ของการแยกเอนไซม์ให้บริสุทธิ์ (รูปที่ 29 ก-ด) ข้อสำคัญอีกประการหนึ่งคือพิคแอคติวิตี ของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส เป็นพิคกว้างต่อเนื่องกันอาจจะเป็นเพราะคาร์บอกซีเมทิล-เซลลูเลสเป็นองค์ประกอบส่วนใหญ่ของเซลลูเลสจาก *A. fumigatus* Fres. (V_1) ซึ่งพิจารณาจากอัตราส่วนของแอคติวิตีขององค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสต่อแอคติวิตี ของเอนไซม์เซลลูเลส (ตารางที่ 5-12) และคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสมีหลายชนิดด้วย ในบรรดาคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส 3 ชนิดนี้ ชนิดที่ I (CMCase I, R_f 0.25-0.38) น่าจะมีประจุบวกมากกว่าชนิดที่ II (CMCase II, R_f 0.5-0.6) และมากกว่าชนิดที่ III (ที่มี R_f 0.75-0.76) ในสภาวะที่ทำการทดลอง

จากการจำแนกชนิดของเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -Glu₁ โดยอิเล็กโตรโฟรีซิส (รูปที่ 29ก และ 29ค) จะเห็นว่าน่าจะมีเพียงชนิดเดียว แต่จากการนำ β -Glu₁ ไปผ่านคอลัมน์ดีอีเออี-เซฟาเด็กซ์ เอ-50 พบว่าใน β -Glu₁ มีเบตา-กลูโคซิเดสถึง 3 ชนิด คือ β -Glu I, β -Glu II และ β -Glu III β -Glu II มีปริมาณและแอคติวิตีน้อยมากจึงไม่ได้นำมาศึกษาคุณสมบัติ จากการศึกษาน้ำหนักโมเลกุลของ เบตา-กลูโคซิเดส β -Glu I และ β -Glu III โดยการกรองผ่านคอลัมน์เซฟาเด็กซ์ จี-200 พบว่า β -Glu III มีน้ำหนักโมเลกุลประมาณ 240,000 คาลตันขนาดใหญ่มากกว่า β -Glu I (55,000 คาลตัน) มาก การที่ β -Glu III มีขนาดใหญ่มากนี้เองอาจทำให้ผลการจำแนกชนิดของเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -Glu₁ โดยอิเล็กโตรโฟรีซิส ได้เพียงชนิดเดียวทั้งๆที่เมื่อนำ β -Glu₁ ไปผ่านคอลัมน์ดีอีเออี-เซฟาเด็กซ์แยกได้เบตา-กลูโคซิเดสอย่างน้อย 2 ชนิด เพราะ β -Glu III อาจจะไม่สามารถผ่านช่องของ 8%

โพลีอะโครลาไมด์เจลลิต์ โดยมีรายงานของ Ornstein (1964) กล่าวว่าโปรตีนขนาดโมเลกุลประมาณ 100,000 คาลตัน ผ่านช่องของ 8% โพลีอะโครลาไมด์เจลลิต์ไม่ค่อยดีนัก เนื่องจาก β -Glu III มีขนาดใหญ่กว่า β -Glu I ประมาณ 4 เท่า และมีรายงานของ Rudick และ Elbein (1973) ว่าเบตา-กลูโคซิเดสของ

A. fumigatus เป็นไกลโคโปรตีนซึ่งมีส่วนของคาร์โบไฮเดรตเป็นองค์ประกอบ ดังนั้นจึงอาจเป็นไปได้ว่าโมเลกุลของ β -Glu III อาจเกิดจากการรวมตัว (aggregation) ของ β -Glu I 4 โมเลกุล ซึ่งทำให้ดูเหมือนว่ามีเบตา-กลูโคซิเดส 2 ชนิดที่มีคุณสมบัติแตกต่างกันไปได้ เช่น น้ำหนักโมเลกุล ค่า K_m และคุณสมบัติในการยับยั้งของสับสเตรตต่อการเกิดปฏิกิริยา

ผลการศึกษาน้ำหนักโมเลกุลของเอนไซม์เบตา-กลูโคซิเดส β -Glu I และ β -Glu III ศึกษาโดยเจลฟิลเตรชันผ่านคอลัมน์ของเซฟาเท็กซ์ จี-200 พบว่า β -Glu I มีน้ำหนักโมเลกุล 55,000 คาลตัน น่าจะจัดอยู่ในกลุ่มเดียวกับเบตา-กลูโคซิเดสของ T. viride ซึ่งมีค่าน้ำหนักโมเลกุล 47,000 คาลตัน (Pettersson, 1975) A. fumigatus มีค่า 40,805 คาลตัน (Rudick และ Elbein, 1973) T. aurantiacus มีค่า 85,000 คาลตัน (Tong และคณะ, 1980) และ β -Glu III มีน้ำหนักโมเลกุลสูงมากถึง 240,000 คาลตัน น่าจะจัดอยู่ในกลุ่มพวกที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงเช่นเดียวกับเบตา-กลูโคซิเดสของ F. solani ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุล 400,000 คาลตัน (Wood, 1969) ส่วนคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสทั้ง 2 ชนิด คือ CMC Case I และ CMC Case II และอะวีเซลเลส ศึกษา น้ำหนักโมเลกุลโดยใช้คอลัมน์เซฟาเท็กซ์ จี-100 พบว่า CMC Case I และ CMC Case II มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากัน คือ 28,750 คาลตัน ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับ C_x ชนิดที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำของ Sporotrichum pulverulentum (Eriksson และ Pettersson, 1975) และ C_x ของ A. aculeatus (Murao และคณะ, 1979) สำหรับอะวีเซลเลส Avi พบว่ามีน้ำหนักโมเลกุล 32,000 คาลตัน ขนาดค่อนข้างเล็กกว่า C_1 ที่แยกได้จากเซลลูเลสของ T. viride (Selby และ Maitland, 1967; Okada และคณะ, 1968; Berghem และ Pettersson, 1973) T. keningii (Wood, 1968) และ F. solani (Wood, 1969) ซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลอยู่ใน

ช่วง 45,000-57,000 คาลตัน การศึกษาน้ำหนักโมเลกุลโดยวิธีเจลอิเล็กโตรซันผ่านเซฟา-เท็กซ์ จี-100 และจี-200 นี้เป็นเพียงการศึกษาน้ำหนักโมเลกุลวิธีหนึ่งเท่านั้น ทั้งนี้เพียงเพื่อเปรียบเทียบคุณสมบัติของเอนไซม์ว่ามีความแตกต่างกันบ้างหรือไม่ การศึกษาเพียงวิธีเดียวไม่สามารถจะบอกได้แน่ชัดว่าเอนไซม์องค์ประกอบเหล่านี้มีน้ำหนักโมเลกุลที่แน่นอนมากนักโดยเฉพาะอย่างยิ่งพวกไกลโคโปรตีน ผลที่ได้จะบอกเพียงคร่าวๆเท่านั้น ถ้าต้องการทราบค่าที่แน่นอน จะต้องศึกษาโดยวิธีอื่นประกอบตัวอย่างเช่น ศึกษาโดยเอสดีเอส-เจลอิเล็กโตรโฟรีซิส (SDS-gel electrophoresis) และศึกษาโดยเซทิเมน-เตชัน วิลอซิติ เซนทริฟิวเกชัน (sedimentation velocity centrifugation) เหล่านี้เป็นต้น

การศึกษาผลของความเข้มข้นของสับสเตรตต่อการทำงานของเอนไซม์ต่างๆ และการศึกษาค่าคงที่ทางจลนศาสตร์ของเอนไซม์ต่างๆ ได้ทำการศึกษาที่อุณหภูมิ 37 และ 45 องศาเซลเซียส ทั้งนี้เพื่อวิเคราะห์หาค่าความแตกต่างของการใช้สับสเตรตและจลนศาสตร์ที่อุณหภูมิต่างกัน นอกจากนี้ยังได้เปรียบเทียบกับจลนศาสตร์ของเอนไซม์เหล่านี้เมื่ออยู่ในลักษณะธรรมชาติคือ crude enzyme ด้วย จากการศึกษาพบว่าอาจจะจำแนกเอนไซม์ออกเป็น 2 กลุ่มได้คือ กลุ่มที่ใช้สับสเตรตที่ไม่ละลาย (insoluble substrate) กับกลุ่มที่ใช้สับสเตรตที่ละลาย (soluble substrate) กลุ่มที่ใช้สับสเตรตที่ไม่ละลายได้แก่ เซลลูเลสซึ่งใช้แอลฟา-เซลลูโลสเป็นสับสเตรต และอะมิเซลเลสซึ่งใช้อะมิเซลเป็นสับสเตรต การศึกษาผลของสับสเตรตต่อการทำงานของเซลลูเลสที่อุณหภูมิ 37 และ 45 องศาเซลเซียส พบว่าความสัมพันธ์ของความเข้มข้นของแอลฟา-เซลลูโลสกับแอกติวิตีของเซลลูเลสที่อุณหภูมิทั้งสองให้ผลคล้ายกัน (รูปที่ 35) แต่ที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียสการหาปฏิกิริยาของเซลลูเลสจะเกิดได้ดีกว่า เมื่อพิจารณาว่า K_m และ V_{max} (ตารางที่ 13) จะเห็นได้ชัดว่าเซลลูเลสสามารถใช้แอลฟา-เซลลูโลสเป็นสับสเตรตที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียสได้ดีกว่าที่ 37 องศาเซลเซียส จากผลดังกล่าวอาจจะนำไปอธิบายได้ว่าทำไมการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสและการเจริญของ *A. fumigatus* Fres. (V_1) ที่ 45 องศาเซลเซียสจึงสูงกว่าที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ที่ 45 องศาเซลเซียสเอนไซม์เซลลูเลสย่อยสลายเซลลูโลสได้ดีกว่าที่ 30 องศาเซลเซียส ใต้น้ำตาลมากกว่า *A. fumigatus* Fres. (V_1) มีน้ำตาลใช้ในการเจริญมาก การเจริญของราจึงมีมากกว่าที่ 30 องศาเซลเซียส

การสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสก็ย่อมมีมากกว่าด้วย ส่วนอะวิเซลเลสใน crude enzyme กลับพบว่าการใช้อะวิเซลที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียสเป็นไปได้ดีกว่าที่ 45 องศาเซลเซียสประมาณ 8 เท่า แต่ V_{max} ที่ 45 องศาเซลเซียสสูงกว่าที่ 37 องศาเซลเซียส จะเห็นว่าผลไม่สอดคล้องกัน ทั้งนี้อาจจะเนื่องมาจากอะวิเซลเป็นสับสเตรคที่ไม่ละลาย ความไม่เป็นเนื้อเดียวกันของสับสเตรคกับส่วนผสมของปฏิกิริยา ทำให้เกิดผลที่ไม่สามารถจะอธิบายได้อย่างเอนไซม์ที่ใช้สับสเตรคที่ละลายได้ทั่วไป ส่วนอะวิเซลเลส Avi เมื่อเปรียบเทียบกับอะวิเซลเลสใน crude enzyme พบว่า Avi มีค่า K_m ต่ำกว่าของอะวิเซลเลสใน crude enzyme เล็กน้อยเท่านั้น ซึ่งชี้ให้เห็นว่าการทำงานของอะวิเซลเลส Avi เมื่อแยกเป็นอิสระไม่แตกต่างไปจากอะวิเซลเลสในลักษณะธรรมชาติที่อยู่ร่วมกับเอนไซม์ชนิดอื่นมากนักในสภาวะที่ทดลองนี้

กลุ่มที่ 2 เป็นกลุ่มที่ใช้สับสเตรคที่ละลายได้ ได้แก่ เอนไซม์เบตา-กลูโคซิเดส และ คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส สำหรับเอนไซม์เบตา-กลูโคซิเดสพบว่ามีใน crude enzyme และ β -GluI ปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสจะถูกยับยั้งโดยสับสเตรค (substrate inhibition) ทั้งที่อุณหภูมิ 37 และ 45 องศาเซลเซียส แต่ใน β -GluIII ไม่พบปรากฏการณ์นี้ การเกิดปรากฏการณ์เช่นนี้อาจจะอธิบายได้จากรูปที่ 23 ซึ่งแสดงการแยกเอนไซม์ชนิดีเออี-เซฟาเด็กซ์นั้นจะเห็นว่าเอนไซม์ β -GluIII ได้ถูกแยกออกจาก β -GluI และองค์ประกอบอื่นๆของเอนไซม์เซลลูเลสอย่างเด็ดขาด ไม่พบแอคติวิตีของเอนไซม์ชนิดอื่นปะปนด้วยเลย จึงไม่น่าประหลาดที่จะมีคุณสมบัติต่างไปจาก β -GluI ซึ่งยังพบทั้งแอคติวิตีของเอนไซม์คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสและอะวิเซลเลสรวมอยู่ด้วยบ้าง ดังนั้นใน crude enzyme ซึ่งมีเอนไซม์ทั้ง β -GluI และ β -GluIII รวมอยู่ด้วยกัน การเกิดการยับยั้งปฏิกิริยาโดยสับสเตรคใน crude enzyme นี้จึงเป็นผลเนื่องมาจาก β -GluI นั้นเอง และจากการศึกษาค่า K_m (ตารางที่ 13) ก็เช่นเดียวกัน β -GluIII ย่อมให้ผลที่แตกต่างไปจาก β -GluI และเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme โดยที่ β -GluIII สามารถใช้ออร์โธไนโตรเฟนิล-เบตา-ดี-กลูโคไพราโนไซด์เป็นสับสเตรคได้ดีที่สุดที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส สำหรับ β -GluI และเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme ไม่แตกต่างกันมากนัก นอกจากนี้ยังชี้ให้เห็นว่าที่อุณหภูมิสูงมีแนวโน้มที่ปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสจะเกิดได้ดีกว่าอุณหภูมิต่ำซึ่งก็สอดคล้องกับผลการศึกษา

ผลของอุณหภูมิต่อการเกิดปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสในรูปที่ 50 แต่ก็มีขีดจำกัด ถ้าอุณหภูมิสูงมากๆ เอนไซม์อาจจะสูญเสียสภาพไป

ส่วนคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสนั้นผลของความเข้มข้นของสับสเตรตต่อการเกิดปฏิกิริยาของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme , CMCaseI และ CMCaseII ไม่แตกต่างกันทั้งที่อุณหภูมิ 37 และ 45 องศาเซลเซียส (รูปที่ 39 และ 40) แต่ค่า K_m ที่ 37 องศาเซลเซียสของเอนไซม์ทั้งสามแตกต่างกันมาก ซึ่งชี้ให้เห็นว่า การทำงานของ CMCaseI และ CMCaseII แตกต่างไปจากเมื่ออยู่ใน crude enzyme ที่มีเอนไซม์อื่นปนอยู่ด้วย โดยที่ CMCaseI สามารถใช้คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสเป็นสับสเตรตได้ดีที่สุด และคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme ใช้คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสได้ดีกว่า CMCaseI ทั้งนี้เนื่องจากใน crude enzyme มีทั้ง CMCaseI และ CMCaseII อยู่รวมกันนั่นเอง

ผลการศึกษา pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์ต่างๆจะเห็นว่า การใช้สารละลายบัฟเฟอร์หลายชนิดซึ่งประกอบด้วยไอออนต่างชนิดกันไม่มีผลต่อการเกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์เซลลูเลส จึงได้ใช้สารละลายบัฟเฟอร์เหล่านี้ในการศึกษาเอนไซม์ชนิดอื่นๆด้วย เอนไซม์เซลลูเลสจะห่าปฏิกิริยาได้ดีที่ pH 5.0-6.0 (รูปที่ 41) pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -GluI ต่างกัน คือ 3.5-4.0 และ 4.2-5.0 ตามลำดับ (รูปที่ 42) เบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme ห่าปฏิกิริยาได้ดีใน pH ที่เป็นกรดมากกว่า เบตา-กลูโคซิเดสใน β -GluI และเอนไซม์ทั้งสองสามารถห่าปฏิกิริยาที่ pH เป็นกรดได้ดีกว่าที่ pH เป็นด่าง ซึ่งแตกต่างไปจากเบตา-กลูโคซิเดสของ T. aurantiacus (Tong และคณะ , 1980) และ A. fumigatus (Rudick และ Elbein , 1973) pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยา คือ 5.0 pH ที่ค่าต่ำกว่านี้และสูงกว่านี้จะทำให้ออกติวิตีลดลงอย่างรวดเร็ว ที่ pH 3.0 เบตา-กลูโคซิเดสของ T. aurantiacus และ A. fumigatus มีออกติวิตีเหลืออยู่น้อยมากประมาณ 5 และ 10 เปอร์เซ็นต์ของออกติวิตีสูงสุด ในขณะที่เบตา-กลูโคซิเดสของ A. fumigatus Fres. (V₁) นี้ยังมีออกติวิตีเหลืออยู่ถึง 90 เปอร์เซ็นต์ ในรูปที่ 43 แสดงผลของ

pH ต่อการเกิดปฏิกิริยาของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส จะเห็นว่า แอคติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสจะไวต่อ pH มากกว่าเอนไซม์ชนิดอื่นๆ pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme , CMCCaseI และ CMCCaseII คือ 5.5, 5.3 และ 5.0 ตามลำดับ เมื่อ pH เปลี่ยนไปจากนี้เพียงเล็กน้อยเท่านั้น แอคติวิตีจะลดลงอย่างรวดเร็ว ซึ่งมีลักษณะเช่นเดียวกับคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสของ A. aculeatus (Kanamoto และคณะ, 1979) และ T. aurantiacus (Tong และคณะ, 1980)

สำหรับอะมิเลส pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยานั้นมีช่วงกว้างมากคือ pH 3.0-5.5 (ใน crude enzyme) และ 3.0-4.5 (Avi) (รูปที่ 44) ซึ่ง pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของ Avi นี้คล้ายกับอะมิเลสใน T. viride (Berghem และ Pettersson , 1975)

ในรูปที่ 45 (ก, ข) จนถึงรูปที่ 48 แสดงผลของ pH ต่อเสถียรภาพของเอนไซม์ต่างๆ เนื่องจาก pH ที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์ทุกชนิดจะตกอยู่ที่ pH 4.0 ขึ้นไป จึงศึกษาผลของ pH ต่อเสถียรภาพของเอนไซม์ต่างๆ จาก pH 4.0 เป็นต้นไปจนถึง pH 10.0 เพื่อดูว่าตลอดช่วงเวลาที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์นั้น เอนไซม์ยังไม่สูญเสียสภาพไป พบว่าเอนไซม์เซลลูเลสจาก A. fumigatus Fres. (V₁) มีความสามารถทนต่อ pH ตั้งแต่ 4.0-10.0 นานถึง 20 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme CMCCaseI และ CMCCaseII และอะมิเลสใน crude enzyme และ Avi สามารถทนต่อ pH 4.0-8.0 ได้นาน 1 ชั่วโมง เป็นที่น่าเสียดายที่ไม่มีเอนไซม์อะมิเลสพอที่จะทำการทดลองผลของ pH ได้นานจนถึง 20 ชั่วโมง สำหรับคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme , CMCCaseI และ CMCCaseII สามารถทนต่อ pH 4.5-6.0, 4.0-8.0 และ 4.0-9.0 ได้นาน 20 ชั่วโมงที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ซึ่งมีลักษณะคล้ายกับ C_x ของ T. aurantiacus (Tong และคณะ, 1980) เพียงแต่ทนต่อ pH ช่วงแคบกว่า ส่วนเบตา-กลูโคซิเดสใน crude

enzyme และใน β -Glu I จะแตกต่างกันมาก ตรงกันข้ามเลย คือ เบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme จะทนต่อ pH 4.0-8.0 แต่ β -Glu I จะทนต่อ pH 7.0-10.0 นาน 20 ชั่วโมงที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ซึ่งอาจจะเป็นคุณสมบัติเฉพาะตัวของเบตา-กลูโคซิเดสของ A. fumigatus Fres. (V₁) ที่แตกต่างไปจากเบตา-กลูโคซิเดสของ T. viride (Berghem และ Pettersson, 1974) T. aurantiacus (Tong และคณะ, 1980) และนอกจากนี้จากผลการทดลองผลของ pH ต่อเสถียรภาพของเอนไซม์ทุกตัว ซึ่งให้เห็นว่าสมการที่จะเก็บเอนไซม์เซลลูเลสไว้ในสารละลายบัฟเฟอร์ pH 5.0 เหมาะสมที่สุดเพราะเอนไซม์องค์ประกอบทุกชนิดสามารถทนต่อ pH 5.0 ได้นานถึง 20 ชั่วโมง และการที่แอกติวิตีของเอนไซม์องค์ประกอบโดยมากจะสูญเสียแอกติวิตีเมื่อเก็บไว้ที่ pH สูงๆที่เป็นค่าคงที่ ซึ่งให้เห็นว่าอาจจะเป็นเพราะตำแหน่งที่เกิดปฏิกิริยา (active site) ของอะมิโนเอซิดที่มีกรดอะมิโนประเภทที่มีประจุเป็นบวก (basic amino acid) เกี่ยวข้องในการทำปฏิกิริยา ที่ pH สูงๆจะมีผลทำให้ประจุหรือรูปร่างของตำแหน่งที่เกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์เปลี่ยน ยังผลให้เอนไซม์ไม่มีโอกาสที่จะจับกับสับสเตรคได้พอดี จึงวัดแอกติวิตีได้น้อยลง

อุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของเอนไซม์ต่างๆจะเห็นว่าไม่แตกต่างกันมากนัก ส่วนใหญ่จะอยู่ในช่วง 50-60 องศาเซลเซียส ใน crude enzyme กับเอนไซม์ที่ทำให้บริสุทธิ์บางส่วนมีอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาไม่แตกต่างกันยกเว้นอะมิโนเอซิดจะมีอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาแตกต่างไปจากเอนไซม์ชนิดอื่นๆ และอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของอะมิโนเอซิดใน crude enzyme แตกต่างไปจาก Avi ซึ่งเป็นอะมิโนเอซิดที่บริสุทธิ์บางส่วนด้วย อุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของอะมิโนเอซิดใน crude enzyme คือ 60-70 องศาเซลเซียส ซึ่งเหมือนกับองค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลสจาก T. aurantiacus (Tong และคณะ, 1980) แต่อุณหภูมิที่เหมาะสมของ Avi หลังจากแยกออกมาแล้วจะมีค่าเพียง 45 องศาเซลเซียสเท่านั้น แสดงให้เห็นว่า การทำงานของอะมิโนเอซิดของ A. fumigatus Fres. (V₁) นี้จะขึ้นกับเอนไซม์ชนิดอื่นๆที่เป็นองค์ประกอบอย่างมาก (รูปที่ 49-52)

เอนไซม์เซลลูเลส เบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -Glu I อะมิโนเอซิดใน crude enzyme และ Avi สามารถจะทนต่ออุณหภูมิในช่วง 30-60

องศาเซลเซียสได้นานถึง 4 ชั่วโมง โดยเกือบไม่สูญเสียแอกติวิตีไปเลย (เพียง 5-10 เปอร์เซ็นต์) นอกจากคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme CMCase I และ CMCase II เท่านั้นที่จะมีการสูญเสียแอกติวิตีไปมากกว่า เอนไซม์อื่นเล็กน้อยประมาณ 15-25 เปอร์เซ็นต์ ที่อุณหภูมิ 30-60 องศาเซลเซียส อย่างไรก็ตามอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสมีค่าอยู่ในช่วง 60-70 องศาเซลเซียส ทั้งนี้อาจจะเป็นเพราะเวลาที่ใช้ในการวัดแอกติวิตีนานเพียง 1 ชั่วโมง แอกติวิตียังไม่สูญเสียไปมากนัก (รูปที่ 53-56) หรือในการวัดแอกติวิตีนั้นมีสับสเตรคอยู่ด้วย สับสเตรค อาจจะเป็นตัวช่วยป้องกันการสูญเสียแอกติวิตีของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส ในขณะที่ตอนศึกษาผลของอุณหภูมิต่อเสถียรภาพของเอนไซม์ เราเก็บเอนไซม์ไว้ที่อุณหภูมิต่างๆเป็นเวลานาน 4 ชั่วโมงโดยไม่มีสับสเตรคอยู่ด้วย

ในตารางที่ 14 เป็นตารางที่สรุปค่า $t_{1/2}$ ของเอนไซม์ต่างๆที่อุณหภูมิ 70, 80 และ 90 องศาเซลเซียสไว้แน่นอนที่อุณหภูมิสูงค่า $t_{1/2}$ จะต่ำกว่าค่า $t_{1/2}$ ที่อุณหภูมิต่ำ ค่า $t_{1/2}$ นี้จะเป็นค่าที่แสดงถึงคุณสมบัติของเอนไซม์ ซึ่งจะช่วยให้เห็นถึงความแตกต่างของเอนไซม์ได้ชัดเจนขึ้น โดยเฉพาะอย่างยิ่งค่า $t_{1/2}$ ที่ 80 และ 90 องศาเซลเซียสจะเป็นค่าที่ใช้เป็นดัชนีที่ดีที่สุด ซึ่งผลจากการเปรียบเทียบค่า $t_{1/2}$ นี้จะเห็นได้ว่าค่า $t_{1/2}$ ของเบตา-กลูโคซิเดส β -GluI และอะมิเลส Avi แตกต่างไปจากเบตา-กลูโคซิเดสและอะมิเลสใน crude enzyme โดยที่เอนไซม์ที่ทำให้บริสุทธิ์บางส่วนมีค่า $t_{1/2}$ ต่ำกว่าใน crude enzyme ซึ่งชี้ให้เห็นว่าเบตา-กลูโคซิเดสและอะมิเลสใน crude enzyme สามารถจะทนต่ออุณหภูมิสูงได้ดีกว่าเอนไซม์ที่แยกออกมา ส่วนค่า $t_{1/2}$ ของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส CMCase I สูงกว่าใน crude enzyme แต่ค่า $t_{1/2}$ ของคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลส CMCase II ไม่แตกต่างจากใน crude enzyme มากนัก ซึ่งชี้ให้เห็นว่า CMCase I สามารถจะทนต่ออุณหภูมิได้ดีกว่าคาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสใน crude enzyme แต่ CMCase II มีคุณสมบัติในการคงทนต่ออุณหภูมิแตกต่างจาก crude enzyme น้อยมาก

เนื่องจากเบตา-กลูโคซิเดสซึ่งเป็นองค์ประกอบหนึ่งของเอนไซม์เซลลูเลสเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาการย่อยสลายเซลโลไบโอสเป็นกลูโคส และเป็นองค์ประกอบที่สำคัญในการช่วยให้ปฏิกิริยาการย่อยสลายเซลลูโลสจนได้กลูโคสนั้นดำเนินไปอย่างสมบูรณ์ การเกิดปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสจะถูกยับยั้งโดยกลูโคส (Woodward และ Arnold ,

1981) ดังนั้นจึงได้ศึกษาว่าเบตา-กลูโคซิเดสจาก A. fumigatus Fres. (V_1) นี้จะถูกยับยั้งโดยกลูโคสมากน้อยเพียงไร และเป็นแบบไหน เมื่อเอนไซม์ถูกทำให้บริสุทธิ์แล้วจะแตกต่างไปจากเมื่อเป็น crude enzyme หรือไม่ พบว่าการยับยั้งปฏิกิริยาของเบตา-กลูโคซิเดสจาก A. fumigatus Fres. (V_1) โดยกลูโคสทั้งใน β -Glu I และใน crude enzyme เป็นแบบ competitive inhibition (รูปที่ 57 และ 58) ค่า K_i ของเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -Glu I เมื่อมีกลูโคสเป็นตัวยับยั้งเท่ากับ 5.0 และ 6.20 มิลลิโมล/ลิตร ตามลำดับ (ตารางที่ 15) แสดงให้เห็นว่า β -Glu I มีแอฟฟินิตีต่อกลูโคสน้อยกว่าเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme β -Glu I - กลูโคสคอมเพล็กซ์จะแตกตัวได้ง่ายกว่าเบตา-กลูโคซิเดส-กลูโคสคอมเพล็กซ์ใน crude enzyme นั่นคือ β -Glu I จะถูกยับยั้งโดยกลูโคสน้อยกว่าเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme

สำหรับ β -Glu III นั้นมีปริมาณน้อย ดังนั้นคุณสมบัติของ β -Glu III บางคุณสมบัติจึงไม่ได้รับการศึกษา

การศึกษาความเสถียรของเอนไซม์อาจทำได้อีกวิธีหนึ่งโดยวิเคราะห์จากการทดลองเก็บเอนไซม์เซลล์ของ A. fumigatus Fres. (V_1) ที่อุณหภูมิ -20, 4 และ 30 องศาเซลเซียส เมื่อมีและไม่มี 0.02 เปอร์เซ็นต์โซเดียมเอไซด์ (ตารางที่ 17) พบว่าสามารถเก็บเอนไซม์เซลล์ของ A. fumigatus Fres. (V_1) ที่ -20 และ 4 องศาเซลเซียสได้นานถึง 6 เดือนโดยที่มีหรือไม่มีโซเดียมเอไซด์ก็ได้ และเมื่อพิจารณาอัตราการสูญเสียแอกติวิตีคาดว่าอาจจะเก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียสได้นานเป็นปี แต่ถ้าจะเก็บที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสจำเป็นจะต้องมีโซเดียมเอไซด์ด้วย จะเก็บได้นานถึง 1 เดือน การเก็บนี้จะต้องเก็บในขวดที่มีจุกปิดด้วย โซเดียมเอไซด์ที่เติมลงไปนี้จะป้องกันการเจริญของจุลินทรีย์ในสารละลายเอนไซม์ โปรตีนไม่ถูกใช้ไปในการเจริญของจุลินทรีย์แอกติวิตีจึงไม่สูญเสีย โซเดียมเอไซด์ไม่ได้มีผลโดยตรงต่อแอกติวิตีของเอนไซม์ จะเห็นได้จากเมื่อเก็บ crude enzyme ที่ -20 และ 4 องศาเซลเซียส ซึ่งไม่เหมาะในการเจริญของจุลินทรีย์ พบว่าเมื่อมีและไม่มีโซเดียมเอไซด์แอกติวิตีของเอนไซม์ไม่แตกต่างกัน

จากผลการทดลองในข้อ 4.16 และรูปที่ 18 จะเห็นว่า A. fumigatus Fres. (V_1) นั้นสามารถใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร เช่น ฟางข้าว ชังข้าวโพค และชานอ้อยได้ และยังสามารเตรียมเอนไซม์เซลล์ที่ปราศจากเซลล์ของราได้ด้วย

จึงนำเอนไซม์เซลลูเลสที่เตรียมได้นั้นมาทดสอบดูว่าจะสามารถย่อยสลายวัสดุเหลือใช้เหล่านี้ได้ไหม และจะถูกเปลี่ยนเป็นกลูโคสได้มากน้อยเพียงใด พบว่าเอนไซม์เซลลูเลสสามารถย่อยสลายวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรได้โดยตรง โดยเฉพาะฟางข้าว และชานอ้อยถูกย่อยสลายเป็นน้ำตาลรีดิวซ์ได้สูงกว่าแอลฟา-เซลลูโลส ทั้งนี้อาจจะเป็นผลเนื่องมาจากเอนไซม์เซลลูเลสที่ใช้เป็น **crude enzyme** ซึ่งพบว่าเอนไซม์โซลานเนสอยู่ด้วย (ตารางที่ 3 และรูปที่ 16 และ 17) ฟางข้าวและชานอ้อยจะมีไซแลนเป็นองค์ประกอบอยู่ด้วยนอกจากเซลลูโลสแล้ว -ไซแลนจะถูกเอนไซม์โซลานเนสย่อยสลายเป็นน้ำตาลรีดิวซ์ไซโลส จึงทำให้ปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ที่ได้จากการย่อยสลายฟางข้าวและชานอ้อยโดยเอนไซม์เซลลูเลสสูงกว่าน้ำตาลรีดิวซ์ที่ได้จากการย่อยสลายแอลฟา-เซลลูโลส แต่ผลิตภัณฑ์ที่ได้จนถึงระดับน้ำตาลกลูโคสปริมาณค่ามากไม่ว่าจะเป็นการย่อยสลายแอลฟา-เซลลูโลสหรือวัสดุเหลือใช้ชนิดใดก็ตาม อัตราส่วนระหว่างกลูโคส : น้ำตาลรีดิวซ์ตัวอื่นเมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลส ฟางข้าว ชานอ้อย และชังข้าวโพคเป็นสับสเตรต คือ 1:3, 1:10.5, 1:7 และ 1:6 ตามลำดับ ซึ่งชี้ให้เห็นว่าเซลลูเลสของ *A. fumigatus* Fres. (V₁) ยังมีประสิทธิภาพในการย่อยสลายเซลลูโลสเป็นน้ำตาลกลูโคสค่อนข้างต่ำ เนื่องจากมีเบตา-กลูโคซิเดสเป็นองค์ประกอบในปริมาณค่อนข้างต่ำ สำหรับข้อนี้อาจจะแก้ไขได้ เนื่องจากปริมาณและชนิดขององค์ประกอบของเซลลูเลสใน *A. fumigatus* Fres. (V₁) นี้ขึ้นอยู่กับวิธีการเตรียมเอนไซม์ ดังนั้นถ้าพยายามศึกษาวิธีเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสที่เหมาะสม เพื่อให้มีเบตา-กลูโคซิเดสเป็นองค์ประกอบในปริมาณสูงขึ้นก็น่าจะช่วยได้ หรืออาจจะพยายามปรับปรุงสายพันธุ์ของ *A. fumigatus* Fres. (V₁) เสียใหม่ เพื่อให้ได้สายพันธุ์ที่สามารถผลิตเอนไซม์เซลลูเลสซึ่งมีเบตา-กลูโคซิเดสเป็นองค์ประกอบในปริมาณสูงขึ้น

แต่อย่างไรก็ตาม *A. fumigatus* Fres. (V₁) นี้ น่าจะเป็นเชื้อราที่เหมาะสมตัวหนึ่งที่จะใช้ในการย่อยสลายวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรซึ่งมีเซลลูโลสเป็นองค์ประกอบ ทั้งนี้ด้วยเหตุผลหลายประการ อาทิเช่น

1) *A. fumigatus* Fres. (V₁) สามารถเจริญและสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสได้ดีในช่วงอุณหภูมิ 30-45 องศาเซลเซียส และในช่วง pH ที่กว้างตั้งแต่ 4.0-6.0 หรืออาจจะถึง pH 7.0 (รูปที่ 7, 8 และ 12) ทำให้เหมาะที่จะใช้ในการย่อยสลายเซลลูโลส เนื่องจากมีรายงานของ Stutzenberger และคณะ (1970) ที่ทำการศึกษาแอกติวิตีของเซลลูเลสในกองขยะหมัก พบว่าในการย่อยสลายเซลลูโลสจะมีการสะสม

ความร้อน อุณหภูมิจะสูงขึ้นจากอุณหภูมิห้องจนถึง 60 องศาเซลเซียส แล้วจะค่อยๆ ลดลง และมีการเปลี่ยนแปลงของ pH จาก 5.0 ถึง 7.5 จะเห็นว่ามีการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิ และ pH มาก จุดชี้ที่จะสามารถเจริญอยู่ได้จะต้องมีความสามารถทนต่อการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิและ pH ได้

2) เอนไซม์ที่เตรียมได้จาก A. fumigatus Fres. (V₁) นอกจากจะมี แอคติวิตีของเซลลูเลสสูงแล้ว ยังมีแอคติวิตีของเอนไซม์ไฮลาเนสสูงมากด้วยเมื่อมีตัวเหนี่ยวนำ เหมาะที่จะนำมาใช้ในการย่อยสลายวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร ซึ่งมักจะมีไขมัน เป็นองค์ประกอบส่วนใหญ่รองจากเซลลูโลส

3) A. fumigatus Fres. (V₁) สามารถสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลส และไฮลาเนสได้ในระดับสูงมาก เมื่อใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร เช่น ฟางข้าว ชานอ้อย และขี้ข้าวโพดเป็นสารต้นคอกำรบอน ซึ่งน่าจะเป็นการช่วยลดต้นทุนการผลิต เอนไซม์เซลลูเลสและไฮลาเนสที่จะนำไปใช้ในการย่อยสลายเซลลูโลส ให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่สามารถนำไปใช้ประโยชน์ได้

แม้ว่า A. fumigatus Fres. (V₁) จะเป็นตัวที่เหมาะสมที่จะใช้ในการย่อยสลายเซลลูโลสก็ตาม แต่มีปัญหาอยู่ข้อหนึ่งที่จะต้องคำนึงถึง คือ มีรายงานว่า

A. fumigatus บางสายพันธุ์อาจก่อให้เกิดโรคเกี่ยวกับระบบทางเดินหายใจ (Aspergillosis) กับคนและสัตว์ (Lacey, 1968) แต่อย่างไรก็ดีได้เคยมีผู้นำเอา A. fumigatus มาใช้ประโยชน์ในการอุตสาหกรรม อาทิเช่น Pringshem และ Lichtenstein (1920) ได้เพาะเลี้ยง A. fumigatus เพื่อเพิ่มปริมาณโปรตีนให้แก่ฟางข้าวสำหรับเป็นอาหารสัตว์ Reade และ Gregory (1975) ได้เพาะเลี้ยง A. fumigatus บนมันสำปะหลัง ผลิตเป็นจุลินทรีย์โปรตีนเพื่อใช้เป็นอาหารหมู แสดงว่า A. fumigatus เหล่านี้ไม่เป็นอันตรายต่อคนและสัตว์ สำหรับ A. fumigatus Fres. (V₁) นี้ Dr. R.A. Samson ที่ Mycology Section of Baarn ผู้ที่ทำการวิเคราะห์เชื้อราชนิดนี้ได้ให้คำรับรองว่ายังไม่เคยมีผู้ป่วยเป็นโรคที่เกิดจากเชื้อราชนิดนี้มาก่อนเลย

สรุปผลการทดลอง

1. สามารถแยกเชื้อรา A. fumigatus Fres. (V₁) ได้จากกองขยะที่โรงกำจัดมูลฝอย รามอินทรา กรุงเทพมหานคร ซึ่งสามารถย่อยสลายเซลลูโลสได้สูงกว่าเชื้อรามาตรฐาน T. viride QM 9414
2. เมื่อเลี้ยง A. fumigatus Fres. (V₁) ในสภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญและการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสได้สูงสุด คือ เลี้ยงในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีแอลฟา-เซลลูโลส (1%) เป็นแหล่งของคาร์บอน ที่ pH 5.0 อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 8 วัน (เขย่าขวดที่ความเร็ว 150 รอบต่อนาที) พบว่าได้เซลลูเลสที่มีแอกติวิตีโดยเฉลี่ย 450 หน่วย/มิลลิลิตร เมื่อใช้แอลฟา-เซลลูโลสเป็นสับสเตรทหรือ 0.17 หน่วย /มิลลิลิตร และมีแอกติวิตีของเอนไซม์โซลานเนส 75 หน่วย/มิลลิลิตร เมื่อเลี้ยงในอาหารที่มีฟางข้าวเป็นแหล่งคาร์บอน พบว่าได้เอนไซม์เซลลูเลสที่มีแอกติวิตีโดยเฉลี่ย 475 หน่วย/มิลลิลิตร และมีแอกติวิตีของเอนไซม์โซลานเนส 1150 หน่วย/มิลลิลิตร
3. กลูโคสความเข้มข้น 25 มิลลิโมล/ลิตร จึงเริ่มมีผลกระทบต่ออัตราการสังเคราะห์เอนไซม์ทั้งปริมาณและช่วงเวลาในการสังเคราะห์เอนไซม์สูงสุด
4. สามารถเตรียมเอนไซม์เซลลูเลสจาก A. fumigatus Fres. (V₁) ปริมาณมากได้ 2 วิธีคือ โดยการเลี้ยงเชื้อในเฟอร์เมนเตอร์และโดยการเลี้ยงเชื้อในขวดแบบเขย่า เมื่อมีแอลฟา-เซลลูโลส (1%) เป็นสารตั้งต้นคาร์บอน ในสภาวะที่เหมาะสม การเตรียมเอนไซม์โดยวิธีทั้งสองนี้ให้ความแตกต่างกันหลายประการคือ ช่วงเวลาที่ใช้ในการสังเคราะห์เอนไซม์เซลลูเลสสูงสุด ปริมาณเอนไซม์เซลลูเลสที่สังเคราะห์ได้ ปริมาณและชนิดขององค์ประกอบของเอนไซม์เซลลูเลส
5. จากการทำเอนไซม์ให้บริสุทธิ์โดยผ่านขั้นตอนการตกตะกอนโปรตีนด้วยแอมโมเนียมซัลเฟตอิ่มตัว 80% ผ่านคอลัมน์ของเซฟาเท็กซ์ จี-100 และคอลัมน์ของดีอีเออี-เซฟาเท็กซ์ เอ-50 พบว่าเอนไซม์เซลลูเลสจาก A. fumigatus Fres. (V₁) ประกอบด้วย อะมิเซลเลส 1 ชนิด คาร์บอกซีเมทิลเซลลูเลสอย่างน้อย 2 ชนิด คือ CMCase I และ CMCase II และเบตา-กลูโคซิเดส 3 ชนิด คือ β -Glu I, β -Glu II และ β -Glu III
6. อะมิเซลเลส มีน้ำหนักโมเลกุล 32,000 คาลตันโดยเจลฟิลเตรชัน (เซฟาเท็กซ์ จี-100) pH และอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาคือ pH 3.0-4.5

และ 45 องศาเซลเซียส สามารถทนต่อ pH ช่วง 4.0-8.0 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ใต้นาน 20 ชั่วโมง และทนต่ออุณหภูมิสูงถึง 30-60 องศาเซลเซียสที่ pH 5.0 นาน 4 ชั่วโมง ค่า K_m เมื่อใช้อะมิโนเอซเป็นสับสเตรตมีค่า 0.50 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร

7. คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลส CMCase I และ CMCase II มีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากันคือ 28,750 คาลตันโดยเจลฟิลเตรชัน (เซฟาเท็กซ์ จี-100) pH และอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของ CMCase I คือ pH 5.3 และ 55 องศาเซลเซียส CMCase I สามารถทนต่อ pH ในช่วง 4.0-8.0 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส นานถึง 20 ชั่วโมง และทนต่ออุณหภูมิ 30-60 องศาเซลเซียสที่ pH 5.0 ใต้นาน 1 ชั่วโมง สำหรับ CMCase II pH และอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยา คือ pH 5.0 และ 65-70 องศาเซลเซียส CMCase II สามารถทนต่อ pH ในช่วง 4.0-9.0 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส นานถึง 20 ชั่วโมง และทนต่ออุณหภูมิ 30-50 องศาเซลเซียส ที่ pH 5.0 ใต้นาน 1 ชั่วโมง ค่า K_m ของ CMCase I และ CMCase II เมื่อมีคาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสเป็นสับสเตรต ที่ 37 องศาเซลเซียส มีค่าเท่ากับ 1.80 และ 4.72 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ที่ 45 องศาเซลเซียส มีค่าเท่ากับ 3.82 และ 4.20 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ตามลำดับ

8. เบตา-กลูโคซิเดส จากการศึกษา น้ำหนักโมเลกุลโดยเจลฟิลเตรชัน (เซฟาเท็กซ์ จี-200) พบว่า β -Glu I มีน้ำหนักโมเลกุล 55,000 คาลตัน และ β -Glu III มีน้ำหนักโมเลกุล 240,000 คาลตัน pH และอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาของ β -Glu I คือ pH 4.0-5.0 และ 60 องศาเซลเซียส β -Glu I สามารถทนต่อ pH ในช่วง 6.0-10.0 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ใต้นาน 20 ชั่วโมง และทนต่ออุณหภูมิ 30-60 องศาเซลเซียส ที่ pH 5.0 ใต้นาน 4 ชั่วโมง สำหรับ β -Glu III มีอุณหภูมิที่เหมาะสมในการเกิดปฏิกิริยาที่ 50-55 องศาเซลเซียส ค่า K_m ของ β -Glu I และ β -Glu III เมื่อมีออร์โธไนโตรเฟนิล-เบตา-ดี-กลูโคไพราโนไซด์เป็นสับสเตรต ที่ 37 องศาเซลเซียส มีค่า 0.88 และ 0.47 มิลลิโมล/ลิตร ตามลำดับ

9. จากการศึกษา ค่า K_i ของเบตา-กลูโคซิเดสใน crude enzyme และ β -Glu I เมื่อมีกลูโคสเป็นตัวยับยั้ง พบว่ามีค่าเท่ากับ 5.0 และ 6.20 มิลลิโมล/ลิตร ตามลำดับที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส

10. ในการผลิตเอนไซม์เซลลูโลสของ A. fumigatus Fres. (V₁) สามารถใช้วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร เช่น ฟางข้าว ชานอ้อย และขี้ข้าวโพด เป็น

สารต้นตอคาร์บอนได้ โดยเฉพาะเมื่อใช้ซึ่งข้าวโพคเป็นสารต้นตอคาร์บอน จะได้เอนไซม์
เซลลูเลสปริมาณสูงสุด

11. สามารถเก็บเอนไซม์เซลลูเลสที่ผลิตโดย A. fumigatus Fres. (V_1)
ไว้ที่อุณหภูมิ -20 และ 4 องศาเซลเซียส ได้นาน 6 เดือน เมื่อมีหรือไม่มี 0.02 เปอร์เซ็นต์
โซเดียมไฮดรอกไซด์โดยสูญเสียแอกติวิตีไปประมาณ 5 เปอร์เซ็นต์เท่านั้น และเมื่อมี 0.02
เปอร์เซ็นต์โซเดียมไฮดรอกไซด์จะเก็บที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ได้นาน 1 เดือน โดยที่
สูญเสียแอกติวิตีไปประมาณ 5 เปอร์เซ็นต์

12. เอนไซม์เซลลูเลสที่ผลิตโดย A. fumigatus Fres. (V_1) สามารถ
ย่อยสลายวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร เช่น ฟางข้าว ชานอ้อย และซึ่งข้าวโพคได้โดยให้
อัตราส่วนผลผลิตน้ำตาลกลูโคส : น้ำตาลรีดิทรีออส : น้ำตาลฟรุคโตสเท่ากับ $1 : 10.5$, $1 : 7$ และ $1 : 6$
ตามลำดับ

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย