



สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

5.1 การศึกษาสูตรอาหารพื้นฐานที่เหมาะสมในการเลี้ยงเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25  
ในการผลิตเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอส

จากการศึกษาของ ร.อ.ปกรณ์(2532) และสนธยา(2533) โดยใช้สูตรอาหารพื้นฐานในการเลี้ยงเชื้อประกอบด้วย  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  0.44 เปอร์เซ็นต์,  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  0.48 เปอร์เซ็นต์,  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  0.05 เปอร์เซ็นต์,  $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  0.005 เปอร์เซ็นต์ และ  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  0.004 เปอร์เซ็นต์ pH เท่ากับ 6.0 เมื่อ pH สูงกว่า 6.0 ขึ้นไปจะเกิดการตกตะกอน การเตรียมอาหารจำเป็นต้องแยก  $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  และ  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  ในการ autoclave แล้วจึงนำไปผสมกันภายหลังทำให้เกิดการปนเปื้อนของเชื้อจุลินทรีย์อื่นได้ง่าย และจากรายงานของ Terry และคณะ(1985) พบว่าเชื้อ *Bacillus subtilis* เจริญได้ดีในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มี pH เริ่มต้นเท่ากับ 7.0 จากเหตุผลดังกล่าวจึงทำการคัดเลือกหาสูตรอาหารพื้นฐานที่เหมาะสมกว่า โดยคัดเลือกสูตรอาหารพื้นฐานที่มีความแตกต่างกันทั้งชนิดและปริมาณ ซึ่งสูตรอาหารพื้นฐานทั้งสูตรที่ 1 และ 2 ที่ใช้ในการทดลองนี้มีรายงานใช้ในการศึกษาและผลิตเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสโดยเชื้อ *Bacillus spp.* ในระดับอุตสาหกรรมได้ผลผลิตเอนไซม์ปริมาณสูง (MG Halpern, 1981; Sadanobu และคณะ, 1975)

การใช้สูตรอาหารพื้นฐานสองสูตรที่มีความแตกต่างกัน โดยที่สูตรอาหารสูตรที่ 1 มีชนิดของแร่ธาตุน้อยกว่า มีกลูโคสปริมาณ 0.5 กรัมต่ออาหาร 100 มิลลิลิตร เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน และสารสกัดจากยีสต์ (yeast extract) ปริมาณ 2.0 กรัมต่ออาหาร 100 มิลลิลิตรเป็นแหล่งต้นตอไนโตรเจน ทำการเลี้ยงเชื้อและเก็บตัวอย่างมาตรวจวัดการ

เจริญ แอคติวิตีของเอนไซม์ และ pH ที่เกิดการเปลี่ยนแปลงขึ้นในระหว่างการทดลอง จากผลการทดลองรูปที่ 1 จะเห็นว่าสูตรอาหารพื้นฐานทั้งสูตรที่ 1 และ 2 เชื้อจะเริ่มเจริญอย่างรวดเร็วในระยะเวลา 8 ชั่วโมงแรก โดยที่ค่าการดูดกลืนแสงที่วัดได้นั้นมีการเปลี่ยนแปลงมาก จากนั้นจะมีการเพิ่มขึ้นเล็กน้อยจนถึงชั่วโมงที่ 28-32 ก็จะค่อยๆลดลงมากที่สุด ในช่วงที่มีการเปลี่ยนแปลงการเจริญของเชื้อเพิ่มขึ้นอย่างสูงหรือเรียกว่า การเจริญช่วง Logarithmic phase นั้น การสร้างเอนไซม์ของเชื้อที่ตรวจพบมีแอคติวิตีต่ำหรือไม่มีแอคติวิตีเลย แสดงว่า เชื้อยังไม่มีการสร้างเอนไซม์หรือเพียงแต่เริ่มสร้างเท่านั้น จนกระทั่งการเจริญเริ่มเข้าสู่ระยะที่เรียกว่า Stationary phase คือมีอัตราการเจริญค่อนข้างคงที่ จึงมีการสร้างเอนไซม์สูงชัน ดังนั้นการสร้างเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 จะเกิดในช่วงปลายของการเจริญระยะ Logarithmic phase ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ ร.อ.ปกรณ (2532) และสนธยา (2533) แม้ว่าจะเลี้ยงอาหารที่ต่างกัน และเหมือนกับเชื้อบาซิลลัสในสกุลอื่นดังรายงานของ Millet และคณะ (1969) อีกด้วย

การเปลี่ยนแปลงของ pH ระหว่างการเลี้ยงเชื้อที่เหมือนกันคือในช่วง 8 ชั่วโมงแรกจะมี pH ลดลง และค่อยๆเพิ่มขึ้นจนค่อนข้างจะคงที่ ซึ่งปกติการเลี้ยงเชื้อแบบใช้ขวดเขย่าจะมีการเปลี่ยนแปลง pH มากในระหว่างการเลี้ยง และมีความสัมพันธ์กับการเจริญของเชื้อโดยที่การเปลี่ยนแปลง pH จะลดลงในระยะที่มีการเจริญสูง และจะเพิ่มขึ้นเมื่อการเจริญใกล้ถึงช่วงปลายของระยะ Logarithmic phase ในสภาวะที่การเลี้ยงเชื้อไม่มีการควบคุม pH หรือไม่สามารควบคุมได้ก็จะทำให้ pH เริ่มต่ำและเมื่อสิ้นสุดการเลี้ยงมีความแตกต่างกันมาก การเปลี่ยนแปลงของ pH ที่ลดลงในช่วงแรกนั้น เป็นผลมาจากเชื้อจุลินทรีย์นำกรดออกไปใช้เป็นแหล่งพลังงานในการเจริญในช่วงที่มีอัตราการเจริญสูง ในขบวนการเมแทบอลิซึมจะเกิดการคั่งขึ้นทำให้ pH ลดลง (Seung-Hyeon Moon, 1990) ซึ่งการเปลี่ยนแปลง pH นี้เองก็มีผลต่อความสามารถในการเจริญและการสร้างเอนไซม์ของเชื้อด้วย โดยที่เอนไซม์โปรตีเอสจะถูกจำกัดการสร้างหรือทำให้สร้างได้น้อยลงในสภาพที่มี pH ต่ำกว่า 7.0 (Seung-Hyeon Moon, 1990 ; Reilly, 1983) ดังนั้นในสูตรอาหารเลี้ยงเชื้อพื้นฐานทั้งสองสูตรจึงปรับ pH เริ่มต้นให้เท่ากับ 7.0

ส่วนประกอบของสูตรอาหารพื้นฐานทั้งสองสูตรมีความแตกต่างกันในชนิดและปริมาณของสารประกอบ โดยอาหารสูตรที่ 2 มีส่วนประกอบไอออนของโลหะที่มีส่วนช่วยใน



การเจริญของเชื้อบาซิลลัสค้าย คือ แมงกานีส เหล็ก และสังกะสี (สุพจน์, 2530) ซึ่งน่าจะให้ผลการทดลองแตกต่างจากสูตรอาหารสูตรที่ 1 แต่จากผลการทดลองปรากฏว่าในด้าน การเจริญและการสร้างเอนไซม์ของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 สูตรอาหารทั้งสองสูตรให้ ผลการเจริญที่มีรูปแบบเหมือนกัน รวมทั้งแอกติวิตีของเอนไซม์ที่สร้างออกมา ก็ใกล้เคียงกันด้วย ทั้งนี้อาจเป็นเพราะเชื้อ *B. subtilis* สายพันธุ์ TISTR 25 นี้มีความต้องการไอออนเหล่านี้ น้อยมาก หรือไอออนเหล่านี้มีความจำเป็นในการเจริญและการสร้างเอนไซม์ของเชื่อน้อยก็ได้

## 5.2 การศึกษา pH ที่เหมาะสมในการตรวจหาแอกติวิตีของเอนไซม์แอลคาไลน์โพรตีเอส

จากการศึกษาของ ร.อ.ปกรณ์ (2532) พบว่าเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 สามารถสร้างเอนไซม์โพรตีเอสและขับออกสู่นอกเซลล์ได้ 2 ชนิดคือ นิวทรัลโพรตีเอส และ แอลคาไลน์โพรตีเอส โดยมีอัตราส่วนของนิวทรัลโพรตีเอสต่อแอลคาไลน์โพรตีเอสประมาณ 1:2.8 และนิวทรัลโพรตีเอสที่สร้างออกมาสามารถมีแอกติวิตีร่วมกับแอลคาไลน์โพรตีเอสได้ ในช่วง pH ตั้งแต่ 4.5-10.0 โดยจะมีแอกติวิตีของนิวทรัลโพรตีเอสสูงสุดที่ pH เท่ากับ 7.0 (อุดมลักษณ์, 2533) ส่วนแอลคาไลน์โพรตีเอสมีแอกติวิตีสูงสุดที่ pH 10.5 (ผลการทดลอง ข้อ 4.2) และมีช่วงการทำงานได้ในระหว่าง pH 7-11 ดังนั้นในการตรวจหาแอกติวิตีของ โพรตีเอสจากน้ำเลี้ยงเชื้อ ซึ่งเอนไซม์จะอยู่ในลักษณะ crude enzyme ถ้าต้องการวัดแต่ แอกติวิตีของแอลคาไลน์โพรตีเอส ก็อาจทำได้โดยการศึกษาที่ pH ที่นิวทรัลโพรตีเอสไม่ทำงาน จากผลการทดลองในตารางที่ 4 เมื่อพิจารณาระหว่างน้ำเลี้ยงเชื้อที่เติม EDTA 5 มิลลิโมลาร์ ซึ่งยับยั้งนิวทรัลโพรตีเอสได้ประมาณ 96-97 เปอร์เซ็นต์ (ร.อ.ปกรณ์, 2532) กับน้ำเลี้ยง เชื้อที่ไม่ได้เติม EDTA พบว่าค่าแอกติวิตีสัมพัทธ์ที่ pH 7.5-8.5 ของน้ำเลี้ยงเชื้อที่เติม EDTA นั้นต่ำกว่าซึ่งเป็นผลจากนิวทรัลโพรตีเอสถูกยับยั้งแอกติวิตีโดย EDTA ดังนั้นถ้าวัดแอกติวิตีที่ pH สูงกว่า 9.0 ขึ้นไป จึงเป็นการวัดแอกติวิตีของแอลคาไลน์โพรตีเอส แต่เนื่องจากแอลคาไลน์ โพรตีเอสมีแอกติวิตีสูงสุดที่ pH 10.5 จึงใช้ pH 10.5 ในการทดลองตั้งแต่ข้อที่ 2 ในการ ตรวจหาแอกติวิตีของแอลคาไลน์โพรตีเอส

### 5.3 การคัดเลือกชนิดและปริมาณของวัตถุดิบที่เหมาะสมในการใช้เป็นแหล่งต้นตอ

#### ในโตรเจน

การคัดเลือกชนิดและปริมาณวัตถุดิบที่เหมาะสมในการใช้เป็นแหล่งต้นตอในโตรเจน โดยใช้สารสกัดจากยีสต์เป็นตัวศึกษาปริมาณของแหล่งในโตรเจนที่จะใช้เพื่อคัดเลือกชนิดของวัตถุดิบต่างๆ ทั้งนี้เนื่องจากสารสกัดจากยีสต์ประกอบด้วย กรดอะมิโน โปรตีน วิตามินและสารอาหารที่จำเป็นในการเจริญของเซลล์จุลินทรีย์และการสร้างเอนไซม์ต่างๆ ในการทดลองที่เกี่ยวกับการใช้ในโตรเจนของจุลินทรีย์ส่วนใหญ่จะใช้สารสกัดจากยีสต์นี้ทำการศึกษาด้วย (B.Sikyta, 1983; Seung-Hyeon Moon, 1989) ในการทดลองพบว่า ในขณะที่การเจริญของเซลล์และการเปลี่ยนแปลงของ pH ในระหว่างการเลี้ยงเชื้อในอาหารที่มีปริมาณสารสกัดจากยีสต์ 0.1-3.0 เปอร์เซ็นต์ ไม่แตกต่างกันนัก แต่การสร้างเอนไซม์ของเชื้อแตกต่างกันโดยปริมาณเอนไซม์สูงสุดเมื่อใช้สารสกัดจากยีสต์ความเข้มข้น 2.0 เปอร์เซ็นต์ (รูปที่ 3 ข.) ที่ความเข้มข้นสารสกัดจากยีสต์ 0.1 เปอร์เซ็นต์ เชื้อสร้างเอนไซม์ได้น้อย อาจเป็นเพราะในระหว่างการเลี้ยงเชื้อต้องใช้กรดอะมิโนจำนวนหนึ่งที่จะนำไปใช้ในการเจริญและสร้างเซลล์เพิ่มจำนวน เมื่อปริมาณของสารสกัดจากยีสต์ต่ำก็จะมีปริมาณของกรดอะมิโนต่ำ ดังนั้นกรดอะมิโนจึงไม่เพียงพอที่จะเคลื่อนย้ายสังเคราะห์เอนไซม์ในจำนวนมากๆได้ Coleman (1967) ได้รายงานไว้ว่าขณะที่เซลล์มีการเจริญสูงสุดแล้วจึงจะมีการสังเคราะห์เอนไซม์โปรตีนเอสเริ่มขึ้น โดยที่กรดนิวคลีอิกจะจับกับกรดอะมิโนเพื่อสังเคราะห์เอนไซม์ แต่เมื่อปริมาณของกรดอะมิโนต่ำการสังเคราะห์เอนไซม์ก็ไม่สมบูรณ์หรือสังเคราะห์ออกมาได้น้อย ในกรณีที่ความเข้มข้นของสารสกัดจากยีสต์เท่ากับ 3.0 เปอร์เซ็นต์ การสร้างเอนไซม์ของเชื้อได้ปริมาณต่ำเช่นกัน ทั้งนี้จะเป็นผลมาจากปริมาณของกรดอะมิโนในสารสกัดจากยีสต์มีมากเกินไป จึงทำให้เกิดการกดคันการสร้างเอนไซม์ ซึ่ง สนธยา (2533) ได้ทำการศึกษาถึงแหล่งในโตรเจนที่มีผลต่อการสร้างเอนไซม์โปรตีนเอสของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 ไว้ พบว่าเมื่อความเข้มข้นของกรดอะมิโนเพิ่มขึ้นจะมีการเจริญของเชื้อสูงขึ้น แต่แอกติวิตีของเอนไซม์ที่ตรวจพบจะต่ำลงเช่นเดียวกัน ดังนั้นปริมาณของแหล่งในโตรเจนมีผลต่อการสร้างเอนไซม์แอลคาไลน์โปรตีนเอสของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 ปริมาณของแหล่งในโตรเจนที่เหมาะสมจึงจะ



ช่วยทำให้การสร้างเอนไซม์ได้ปริมาณสูงสุด ซึ่งงานการทดลองนี้ปริมาณที่เหมาะสมจะใช้ในการทดลองต่อไปเพื่อคัดเลือกชนิดของแหล่งไนโตรเจนคือ 2.0 เปอร์เซ็นต์

การคัดเลือกชนิดของวัตถุดิบที่เหมาะสมที่จะใช้เป็นแหล่งไนโตรเจน โดยเทียบกับสารสกัดจากยีสต์ มีวัตถุดิบที่ใช้ คือ กากถั่วเหลือง, กากเมล็ดทานตะวัน, กากมะพร้าว, วิกทูลูเทน, คอร์นกลูเทน, คอร์นสติฟิเคอร์ โดยเปรียบเทียบวิธีเตรียมวัตถุดิบ 2 วิธีคือวิธีอบแห้งข้าว และ การย่อยสลายด้วยกรดภายใต้สภาวะการอบแห้งข้าว การเตรียมวัตถุดิบทั้ง 2 วิธีเนื่องจากวัตถุดิบการเกษตรส่วนใหญ่ แม้ว่าจะมีปริมาณโปรตีนอยู่สูง (ตารางที่ 8) แต่เป็นแบบพืดสายยาวและมีเส้นใยจำนวนมาก มีการละลายน้ำได้น้อย ดังนั้นการย่อยสลายด้วยกรดและความร้อนจะช่วยทำให้แบบพืดสายยาวถูกตัดออกเป็นสายสั้นลง และเกิดกรดอะมิโนอิสระละลายในน้ำมากขึ้น (Jens, 1976) ในจำนวนวัตถุดิบที่ใช้มีสารสกัดจากยีสต์และคอร์นสติฟิเคอร์ อยู่ในรูปที่ละลายน้ำได้อยู่แล้ว จากผลการทดลองพบว่า กากถั่วเหลืองและกากเมล็ดทานตะวันที่ย่อยสลายด้วยกรดนั้นจะให้แอกติวิตีของเอนไซม์สูงสุด แม้ว่าปริมาณของไนโตรเจนรวมของวัตถุดิบบางชนิด คือ วิกทูลูเทน และ คอร์นกลูเทน จะมีค่ามากกว่าเมื่อใช้วัตถุดิบในน้ำหนักที่เท่ากัน (ตารางที่ 5) แต่แอกติวิตีของเอนไซม์ที่ได้มีน้อยกว่า ที่เป็นเช่นนี้อาจเป็นเพราะปริมาณของกรดอะมิโนและชนิดของกรดอะมิโนที่มาจากวัตถุดิบวิกทูลูเทนและคอร์นกลูเทนนั้นมีผลต่อการกระตุ้นการแสดงออกของยีนที่ควบคุมการสร้างเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสทำให้เกิดการสร้างเอนไซม์น้อยลงหรือมีสารยับยั้งแอกติวิตีของเอนไซม์โปรตีเอสในเมล็ดข้าวสาลี และข้าวโพด จากรายงานของ Shul'gin (1985) พบว่า ในข้าวสาลีมีสารยับยั้งซึ่งมีคุณสมบัติที่ยับยั้งแอกติวิตีของแอลคาลีนโปรตีเอส Subtilisin Carlsberg และ BPN'1 ได้ โดยจะจับตัวกับเอนไซม์ทั้งสองชนิดในอัตราส่วน 1:1 เกิดเป็นสารประกอบเชิงซ้อนที่มีความเสถียรได้หรือจากรายงานของ Mosolov (1985) พบว่า โปรตีนชนิดหนึ่งที่พบในข้าวโพดมีบทบาทสำคัญในการยับยั้งเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสโดยเฉพาะ Subtilisin โดยจะจับตัวกับเอนไซม์เกิดเป็นสารประกอบเชิงซ้อนในอัตราส่วนของสารที่ยับยั้งต่อเอนไซม์เท่ากับ 1:2 และเนื่องจากเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสที่ผลิตได้จากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 ก็มีคุณสมบัติคล้ายคลึงกับเอนไซม์มาตรฐาน Subtilisin Carlsberg และ BPN'1 ด้วย (ร.อ.ปกรณ, 2532) จึงน่าจะเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้เอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสที่ตรวจ

พบจากการใช้ วิทยาศาสตร์ และคอร์นกลูเตน เป็นแหล่งต้นตอในโตรเจนมีแอกติวิตีต่ำก็ได้

ผลการทดลองใช้วัตถุดิบผสม พบว่าวัตถุดิบผสมระหว่าง กากถั่วเหลืองและกากเมล็ดทานตะวัน จะให้แอกติวิตีของเอนไซม์สูงสุด (รูปที่ 6 ข.) และเมื่อเปรียบเทียบกับการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว คือ กากถั่วเหลืองหรือกากเมล็ดทานตะวันปรากฏว่า การใช้วัตถุดิบผสมนั้นช่วยให้แอกติวิตีของเอนไซม์สูงกว่าการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว อาจเป็นไปได้ว่าการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียวนั้น ปริมาณและชนิดของกรดอะมิโนที่มีผลต่อการสร้างเอนไซม์ของเชื้อนี้มีอยู่ในระดับหนึ่ง เมื่อใช้วัตถุดิบผสมจึงเท่ากับเสริมชนิดและปริมาณของกรดอะมิโนอาหารเลี้ยงเชื้อให้มีมากขึ้นหรือมีความเหมาะสมยิ่งขึ้น ดังรายงานของ สอนยา(2533) ได้ทำการศึกษาผลของแหล่งไนโตรเจนต่อการสังเคราะห์เอนไซม์แอลคาไลน์โปรตีเอสจากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 นี้ โดยใช้กรดอะมิโนผสม 16 ชนิดจะให้ผลการผลิตเอนไซม์โปรตีเอสได้ดีกว่าการใช้กรดอะมิโนเพียง 4 ชนิด หรือชนิดใดชนิดหนึ่งเท่านั้น ดังนั้นจึงใช้วัตถุดิบผสมระหว่างกากถั่วเหลืองและกากเมล็ดทานตะวันมาทำการทดลองแปรผันหาปริมาณที่เหมาะสมของแหล่งไนโตรเจนที่คัดเลือกได้ ปรากฏว่าที่ปริมาณวัตถุดิบผสมเท่ากับ 2.0 เปอร์เซ็นต์ จะให้ปริมาณเอนไซม์สูงสุด แต่ที่ความเข้มข้นของวัตถุดิบผสมเท่ากับ 3.0 และ 4.0 เปอร์เซ็นต์นั้นไม่สามารถช่วยเพิ่มผลผลิตเอนไซม์ได้และยังกลับทำให้ผลผลิตต่ำลงอีกด้วย (รูปที่ 7 ข.) ซึ่งมีลักษณะทางองเดียวกันกับผลารูปที่ 3 ข. โดยที่ใช้สารสกัดจากยีสต์เป็นตัวศึกษา เมื่อความเข้มข้นของแหล่งไนโตรเจนเพิ่มขึ้นการสร้างเอนไซม์ก็จะเพิ่มขึ้นจนถึงจุดหนึ่งซึ่งมีความเข้มข้นของกรดอะมิโนจากวัตถุดิบมากเกินไป ก็จะเกิดการกีดกันการสร้างเอนไซม์ และกรดอะมิโนหรือเปปไทด์หลายชนิดเมื่ออยู่ร่วมกันในบางกรณีนอกจากจะช่วยในการเสริมการสร้างเอนไซม์แล้วยังสามารถกีดกันการสร้างเอนไซม์ได้ (Jaroslav และคณะ, 1987 ; Doi, 1973) ดังผลการทดลองรูปที่ 4 ข. และ 6 ข. วัตถุดิบผสมระหว่างกากถั่วเหลืองกับสารสกัดจากยีสต์ เมื่อเปรียบเทียบกับกากถั่วเหลืองหรือสารสกัดจากยีสต์เพียงอย่างเดียวโดยวัตถุดิบผสมของกากถั่วเหลืองกับสารสกัดจากยีสต์จะให้ปริมาณเอนไซม์ต่ำกว่าการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว แสดงให้เห็นว่าการใช้วัตถุดิบผสมนี้สามารถทำให้เกิดการกีดกันการสร้างเอนไซม์ของเชื้อนี้ได้



#### 5.4 การคัดเลือกชนิดและปริมาณของวัตถุดิบที่เหมาะสมจะใช้เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน

การศึกษาหาชนิดและปริมาณของวัตถุดิบที่เหมาะสมจะใช้เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน โดยใช้กลูโคสเป็นตัวศึกษา จากผลการทดลองรูปที่ 8 พบว่า ที่ปริมาณของกลูโคสเท่ากับ 0.25 เปอร์เซ็นต์ เชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 สามารถผลิตเอนไซม์ได้สูงสุด และจะเห็นว่าเมื่อความเข้มข้นของกลูโคสในอาหารเลี้ยงเชื้อเพิ่มขึ้น ตั้งแต่ 0.5-1.0 % การเจริญของเชื้อจะเพิ่มขึ้นแต่การสร้างเอนไซม์กลับลดลง ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากปริมาณกลูโคสในอาหารเลี้ยงเชื้อมีมากเกินไปทำให้เกิด catabolite repression โดยที่กลูโคสจะไปกีดขวางการทำงานของยีนส่วนที่ควบคุมการสร้างเอนไซม์ ทำให้ไม่สามารถสร้างเอนไซม์ได้ หรือทำให้เกิดการชะลอการสร้างเอนไซม์ (Doi, 1973; Bernlohr, 1964) ระดับความเข้มข้นของกลูโคสที่เพิ่มขึ้นในอาหารเลี้ยงเชื้อมีความสัมพันธ์กับการสร้างเอนไซม์ของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 โดย สนธยา (2533) ได้ศึกษาผลของระดับความเข้มข้นของกลูโคสต่อการสร้างเอนไซม์ของเชื้อ พบว่าเมื่อความเข้มข้นของกลูโคสมากขึ้นค่าแอกติวิตีสูงสุดที่ได้จะมีค่าลดต่ำลงเมื่อเทียบกับปริมาณของกลูโคสที่เหมาะสม และการเพิ่มขึ้นของแอกติวิตีระหว่างการเลี้ยงเชื้อจะเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆในช่วงแรกๆของการเลี้ยงเชื้อ ซึ่งผลการทดลองที่ได้มีใกล้เคียงกัน คือ ที่ความเข้มข้นของกลูโคสเท่ากับ 0.75 และ 1.0 เปอร์เซ็นต์ เชื้อจะเริ่มสร้างเอนไซม์ประมาณช่วงเวลาที่ 24 ในขณะที่ความเข้มข้นของกลูโคสตั้งแต่ 0-0.5 เปอร์เซ็นต์นั้น เชื้อจะเริ่มสร้างเอนไซม์ได้ตั้งแต่ช่วงเวลาที่ 8-12 แสดงให้เห็นว่าระดับความเข้มข้นของกลูโคสมีผลต่อการสร้างเอนไซม์จริง ซึ่งความเข้มข้นของกลูโคสที่เหมาะสมจากการทดลองคือ 0.25 เปอร์เซ็นต์

การคัดเลือกหาชนิดของวัตถุดิบที่เหมาะสมที่จะใช้เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน พบว่าเมื่อใช้ กลูโคส, ไฮโดรไลเสทของแป้งมันสำปะหลัง, แป้งข้าวเหนียวและแป้งข้าวโพดเลี้ยงเชื้อจะทำให้ได้แอกติวิตีของเอนไซม์ได้ดีกว่าการใช้จิเตรท หรือกลูตาเมท และเนื่องจากไฮโดรไลเสทของแป้งมันสำปะหลังเป็นวัตถุดิบที่ได้จากแป้งมันสำปะหลังนำไปผ่านกระบวนการย่อยสลายให้ได้น้ำตาล ซึ่งต้องสิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายและเวลาในการเตรียม สำหรับแป้งข้าวโพดมีผลให้ได้เอนไซม์แอกติวิตีพอๆ กันกับการใช้แป้งข้าวเหนียวแต่ราคาสูงกว่า ดังนั้นแป้งข้าวเหนียวและกลูโคสจึงน่าจะเหมาะสมกว่าในการใช้เป็นแหล่งคาร์บอน ส่วนจิเตรทและกลูตาเมทนั้น

เมื่อนำมาเสริมกับวัตถุดิบอื่นจะช่วยเพิ่มแอกติวิตีของเอนไซม์ได้ (สนรยา, 2533)

Aida(1972) ได้รายงานไว้ว่า การใช้แหล่งคาร์บอนหลายแหล่งปะปนกันอาจทำให้ผลผลิตดีกว่าการใช้แหล่งคาร์บอนเพียงแหล่งเดียว เช่น การเติมอะซีเตทร่วมกับกลูโคส ในการเลี้ยงเชื้อ *Corynebacterium sp.* จะช่วยเพิ่มผลผลิตกรดกลูตามิกได้ ดังนั้น การทดลองนี้จึงใช้วัตถุดิบผสมระหว่าง กลูโคส, แป้งข้าวเหนียว, กลูตาเมท และอะซีเตท มาทำการผสมกันในอัตราส่วน 1:1 ให้มีปริมาณสุดท้ายในอาหารเลี้ยงเชื้อเท่ากับ 0.25 เปอร์เซ็นต์ จากผลการทดลองรูปที่ 10 การใช้วัตถุดิบผสมไม่ว่าจะเป็นชนิดใดผสมกันก็ตาม เมื่อเปรียบเทียบกับการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว (จากผลการทดลองรูปที่ 9)แล้ว จะมีการสร้างเอนไซม์ได้น้อยกว่า ในขณะที่จะมีการเจริญได้ดีกว่า คือ สามารถรักษาระยะของการเจริญในระยะคงที่ (stationary phase) ได้นานกว่าการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียวทั้งนี้ เป็นเพราะแหล่งคาร์บอนที่ผสมกันสองชนิดนี้มีความแตกต่างกันการนำไปใช้โดยจุลินทรีย์ แหล่งคาร์บอนใดที่เชื้อสามารถนำไปใช้ได้ง่ายก็จะถูกนำไปใช้ในการเจริญและการสร้างพลังงานของเซลล์ก่อน แหล่งคาร์บอนชนิดใดเซลล์นำไปใช้ได้ยากกว่าก็จะถูกนำไปใช้ได้ช้ากว่า (William Burrows, 1973) ดังจะเห็นได้จากลักษณะการเจริญของเชื้อเมื่อใช้วัตถุดิบที่เป็นแหล่งคาร์บอนเพียงชนิดเดียว (รูปที่ 9 ก.) เชื้อจะมีการเจริญจนถึงชั่วโมงที่ 24 และจะเริ่มลดลงมากกว่า เมื่อเปรียบเทียบกับการใช้วัตถุดิบผสมสองชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนแล้ว ลักษณะการเจริญของเชื้อ หลังจากชั่วโมงที่ 24 เชื้อจะมีการเจริญค่อนข้างคงที่หรือลดลงอย่างช้าๆ บางชนิดยังมีการเจริญสูงขึ้นอีกซึ่ง ได้แก่ วัตถุดิบผสมระหว่างกลูโคสกับแป้งข้าวเหนียว แหล่งต้นตอคาร์บอนนั้นส่วนใหญ่มักจะเกี่ยวข้องโดยตรงกับการเจริญของเชื้อ ขณะที่ Heineken และ Conner (1972) รายงานว่าผลของแหล่งไนโตรเจนนั้นเกี่ยวข้องกับสารสังเคราะห์เอนไซม์นิวคลีอัสและแอลคาไลน์ฟอสเฟส โดยศึกษาในเชื้อ *B. subtilis* NRRL-B3411

### 5.5 การขยายส่วนในการผลิตและการศึกษาถึงผลของการเขย่าให้อากาศ

การเขย่าให้อากาศแก่ระบบในการเลี้ยงเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 เพื่อผลิตเอนไซม์แอลคาไลน์ฟอสเฟสทำการทดลองโดยขยายขนาดของขวดรูปชมพู่จากขนาด



500 มิลลิลิตร เป็น 1 ลิตร และแปรผันจำนวนรอบของการเขย่าให้อากาศตั้งแต่ 100-300 รอบต่อนาที จากผลการทดลองรูปที่ 12 ก. การเจริญของเชื้อจะเห็นว่าเมื่อความเร็วรอบของการเขย่าเพิ่มขึ้นการเจริญของเชื้อจะสูงขึ้นตามลำดับยกเว้นที่ความเร็วรอบเท่ากับ 250 และ 300 รอบต่อนาทีที่มีการเจริญไม่แตกต่างกันนัก

Chain และ Gualandi (1954) ได้รายงานไว้ว่าการละลายของออกซิเจนในขวดเขย่าจะเพิ่มขึ้นตามการเพิ่มของความเร็วรอบในการเขย่าหรือระยะทางที่ขวดเขย่าเคลื่อนที่ และจุลินทรีย์มีความต้องการใช้ออกซิเจนในขบวนการเมแทบอลิซึมและการหายใจ โดยเฉพาะสายพันธุ์ที่ใช้ในการศึกษานี้เป็น *Bacillus* ซึ่งเป็นแบคทีเรียแกรมบวก และต้องการอากาศในการเจริญ ดังนั้นปริมาณออกซิเจนที่เพียงพอจะช่วยทำให้เมแทบอลิซึมเกิดขึ้นได้และดำเนินไปด้วยดีรวมทั้งเซลล์จะมีการเจริญได้สูงด้วย เมื่อพิจารณาจากรูปที่ 12 ข. การสร้างเอนไซม์ของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 ที่ความเร็วรอบในการเขย่าให้อากาศเท่ากับ 100 รอบต่อนาที แอคติวิตีของเอนไซม์มีน้อยมากและเริ่มที่จะมีการสร้างเอนไซม์เมื่อชั่วโมงที่ 48 ของการหมัก แสดงให้เห็นว่าการเขย่าให้อากาศนั้นออกซิเจนมีการละลายในอาหารเลี้ยงเชื้อน้อยเกินไป การเจริญของเซลล์จึงต่ำและมีผลทำให้การสร้างเอนไซม์ต่ำไปด้วย เมื่อเพิ่มความเร็วรอบในการเขย่าขึ้นจนถึง 250 รอบต่อนาที การสร้างเอนไซม์ก็มีมากขึ้นตามจำนวนรอบของการเขย่าและสูงสุดที่ความเร็วรอบของการเขย่าเท่ากับ 250 รอบต่อนาที จนกระทั่งความเร็วรอบของการเขย่าเท่ากับ 300 รอบต่อนาที ปริมาณเอนไซม์ที่ได้ลดลงมีค่าใกล้เคียงกับที่ความเร็วรอบ 200 รอบต่อนาที ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากปริมาณออกซิเจนที่มากเกินไปจะกีดการสร้างเอนไซม์ของเชื้อก็ได้ (O'Reilly, 1983)

เมื่อเปรียบเทียบระหว่างภาชนะที่ใช้ในการเลี้ยงเชื้อที่มีขนาดใหญ่มาก คือ จากเดิมใช้ขวดรูปชมพู่ขนาด 500 มิลลิลิตร ที่บรรจุอาหารเลี้ยงเชื้อ 150 มิลลิลิตรขยายเป็นขวดขนาด 1 ลิตร บรรจุอาหารเลี้ยงเชื้อ 300 มิลลิลิตร จะเห็นว่าอัตราส่วนของปริมาตรบรรจุของขวดกับอาหารเลี้ยงเชื้อมีค่าเท่ากัน เมื่อใช้จำนวนรอบในการเขย่าเท่ากัน เปรียบเทียบในสภาวะการเขย่า 200 รอบต่อนาที จากรูปที่ 11 ข. และ 12 ข. ปรากฏว่าอัตราการเจริญและการสร้างเอนไซม์ไม่แตกต่างกันนัก ทั้งนี้เป็นเพราะว่า การขยายขนาดการผลิตเพิ่มขึ้นเพียงสองเท่า และยังคงอัตราส่วนของปริมาตรอากาศต่ออาหารเลี้ยงเชื้อไว้เท่ากัน

## 5.6 การเตรียมเอนไซม์โปรตีเอสในรูปผงและการเก็บรักษาเอนไซม์ผงที่อุณหภูมิต่างๆ

การเตรียมเอนไซม์โปรตีเอสในรูปผงทำโดยการตกตะกอนเอนไซม์ด้วยเกลือแอมรโมเนียมซัลเฟต โซเดียมซัลเฟต และเอธานอลที่ความเข้มข้นดังงานวิธีการทดลองแล้วจึงนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เปรียบเทียบกับการทำให้เข้มข้นขึ้นโดยวิธีการนำไปกรองด้วย อัลตรา-ฟิวเตรชั่น แล้วจึงทำให้แห้งโดยวิธี โรโรพิลเซชั่น ซึ่งจากผลการทดลองตารางที่ 6 จะเห็นว่าค่าแอกติวิตีจำเพาะของเอนไซม์ผงที่ได้จากวิธีการตกตะกอนด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟต 70 เปอร์เซ็นต์ มีค่าสูงที่สุด คือ 4.61 ยูนิตต่อมิลลิกรัมโปรตีน เมื่อดูจากค่าปริมาณโปรตีนและยูนิตของ เอนไซม์ทั้งหมดแล้วจะเห็นว่าสามารถตกตะกอนโปรตีนส่วนที่เป็นเอนไซม์ได้ดีกว่าเมื่อเทียบกับการตกตะกอนด้วยเกลือโซเดียมซัลเฟต หรือ เอธานอล การตกตะกอนด้วยเกลือแอมรโมเนียมซัลเฟตหรือโซเดียมซัลเฟตนี้มีข้อดีว่าการตกตะกอนด้วยเอธานอล คือ เป็นวิธีที่ค่อนข้างง่าย ทำให้ได้โดยการค่อยเติมเกลือลงในสารละลายเอนไซม์จนกระทั่งความเข้มข้นที่ต้องการของเอนไซม์ที่จะตกตะกอนก็จะเกิดตะกอนขึ้น สามารถแยกตะกอนออกจากสารละลายได้ด้วยวิธีการกรองและทำให้แห้งโดยวิธีการอบ รวมทั้งความสามารถในการละลายของเอนไซม์ผงที่เตรียมได้แล้ว จะละลายน้ำได้ดีแม้มีข้อเสียคือเอนไซม์ที่ได้มีเกลือที่จับตกตะกอนปนอยู่ด้วย แต่การแยกเกลือออกจากผลิตภัณฑ์สามารถทำได้โดยใช้ต้นทุนไม่สูง นอกจากนี้ยังมีปัญหาเรื่องการการปนเปื้อนของจุลินทรีย์ง่าย

(Aunstrup, 1979) รายงานว่าการตกตะกอนด้วยตัวทำละลาย เช่น เอธานอล นั้นมีข้อดีคือผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีความบริสุทธิ์สูงกว่าการตกตะกอนด้วยเกลือ ทำให้มีแอกติวิตีสูงกว่า การแยกและทำให้แห้งใช้เวลาสั้นสามารถแยกเอธานอลและน้ำมาซ้ำใหม่ได้โดยการกลั่น แต่ต้นทุนในการกลั่นกลับมาซ้ำใหม่จะสูงและสามารถนำกลับมาใช้ซ้ำใหม่ปริมาณต่ำ แต่จากผลการทดลองในตารางที่ 6 กลับพบว่า แอกติวิตีของเอนไซม์ที่ได้ต่ำกว่าการตกตะกอนด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟต และใช้เวลาในการอบแห้งนานกว่า ดังนั้นวิธีนี้จึงไม่เหมาะสมสำหรับเอนไซม์โปรตีเอสที่ผลิตได้จากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 นี้ ส่วนวิธีการทำให้เข้มข้นด้วยอัลตรา-ฟิวเตรชั่น แม้ว่าจะได้จำนวนยูนิตของเอนไซม์สูง แต่ก็มีปัญหาในการกรองเนื่องจากการอุดตันของแผ่นเมมเบรนที่ใช้กรองมีความละเอียดสูง อุดตันได้ง่ายถ้าสารที่ใช้กรองมีอนุภาคใหญ่ ทำให้ต้องใช้เวลาในการกรองและการทำให้แห้งโดยวิธี โรโรพิลเซชั่น



อีกทั้งแผ่นเมมเบรนยังมีราคาแพงด้วย แต่มีข้อดีที่มีการสูญเสียแอกติวิตีของเอนไซม์อยู่ในระดับต่ำ (Aunstrup, 1979)

วิธีการเตรียมเอนไซม์ในรูปแบบที่ต้องการความบริสุทธิ์และมีแอกติวิตีสูงอาจต้องใช้วิธีการหลายๆวิธีประกอบกัน แต่อย่างไรก็ดีสำหรับการทดลองนี้เลือกใช้วิธีการเตรียมเอนไซม์ผงโดยการตกตะกอนด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟต 70 เปอร์เซ็นต์เนื่องจากมีข้อได้เปรียบวิธีอื่นอยู่ทั้งด้านผลผลิตที่ได้และความสะดวกในการเตรียมผงเอนไซม์ จึงนำมาทำการทดลองโดยทำการตกตะกอนเอนไซม์ด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟตและผสมผงเซลลูโลส 0.5 เปอร์เซ็นต์เพื่อเป็นตัวจับกับเอนไซม์ (Aunstrup, 1979) จากการทดลอง (ตารางที่ 7) การเติมผงเซลลูโลสจะทำให้เวลานำไปกรองและอบแห้งทำได้ง่ายและใช้เวลาไม่นาน รวมทั้งเอนไซม์ที่อบแห้งแล้วจะนำมาบดให้เป็นผงละเอียดได้ง่าย และเมื่อเปรียบเทียบกับ การตกตะกอนด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟตแต่ไม่เติมผงเซลลูโลส ปรากฏว่าค่าแอกติวิตีที่ได้เปรียบเทียบกับแล้วมีความแตกต่างกันน้อยมาก แต่วิธีที่เติมผงเซลลูโลสจะมีข้อเสียเปรียบตรงที่เมื่อนำมาละลายน้ำหรือบัพเพอร์จะละลายได้ช้ากว่าเอนไซม์ผงที่ไม่ได้เติมผงเซลลูโลส

การเก็บรักษาเอนไซม์ผงที่เตรียมได้ในสภาวะที่อุณหภูมิต่างๆกันเป็นเวลา 120 วัน (ตารางที่ 8) ปรากฏว่าที่อุณหภูมิ -20 ถึง 30 องศาเซลเซียส สามารถเก็บเอนไซม์ไว้ได้โดยไม่มีการสูญเสียแอกติวิตีเลย ขณะที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส สามารถเก็บไว้ได้นานถึง 50 วันโดยไม่สูญเสียแอกติวิตีเช่นกัน และเมื่อเก็บไว้จนครบ 120 วัน แอกติวิตีของเอนไซม์ยังคงเหลืออยู่ถึง 85.2 เปอร์เซ็นต์ ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เมื่อเก็บไว้จนครบ 120 วัน แอกติวิตีเอนไซม์ผงลดลงเหลือ 52.5 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งจากผลการทดลองนี้แสดงให้เห็นว่าเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสที่ได้จากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 ที่เตรียมในรูปแบบผงนี้มีความสามารถในการเก็บที่อุณหภูมิค่อนข้างสูงโดยไม่สูญเสียแอกติวิตี ดังนั้นการเก็บรักษาเอนไซม์ผงที่เตรียมได้นั้น ถ้าเก็บไว้ที่อุณหภูมิที่ต่ำกว่าอุณหภูมิห้อง (ประมาณ 30 องศาเซลเซียส) ก็เพียงพอที่จะสามารถเก็บรักษาแอกติวิตีของเอนไซม์ไว้ได้นานโดยไม่มีความจำเป็นในการเก็บที่อุณหภูมิต่ำ ซึ่งนับเป็นคุณสมบัติที่ดีประการหนึ่งของเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสที่ผลิตได้จากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 นี้

### สรุปผลการทดลอง

1. การหาสูตรอาหารพื้นฐานที่เหมาะสมในการเลี้ยงเชื้อ *Bacillus subtilis* TISTR 25 โดยมีกลูโคส 0.5 เปอร์เซ็นต์ เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอนและสารสกัดจากยีสต์ 2.0 เปอร์เซ็นต์ เป็นแหล่งต้นตอไนโตรเจน พบว่าสูตรอาหารพื้นฐานที่เหมาะสมประกอบด้วย  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  0.1 เปอร์เซ็นต์  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  0.5 เปอร์เซ็นต์ และ  $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  0.001 เปอร์เซ็นต์ โดยปรับ pH เท่ากับ 7.0
2. pH ที่เหมาะสมในการตรวจหาแอกติวิตีของเอนไซม์แอลคาไลน์ฟอสเฟตที่ได้จากเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 คือ pH 10.5
3. การใช้วัตถุดิบ กากถั่วเหลือง, กากเมล็ดทานตะวัน, กากมะพร้าว, วิกกลูเตน และคอร์นกลูเตน เป็นแหล่งไนโตรเจนในการผลิตเอนไซม์ พบว่ากากถั่วเหลืองและกากเมล็ดทานตะวันจะให้ผลผลิตเอนไซม์สูง
4. วัตถุดิบผสมระหว่างกากถั่วเหลืองและกากเมล็ดทานตะวันในอัตราส่วน 1:1 สามารถช่วยเพิ่มผลผลิตเอนไซม์ได้สูงขึ้นกว่าการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียวและปริมาณวัตถุดิบผสมที่เหมาะสมจะใช้ในการเลี้ยงเชื้อเพื่อผลิตเอนไซม์ คือ 2.0 เปอร์เซ็นต์
5. วัตถุดิบที่ใช้เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน คือ กลูโคส, คาสซาวาสตาร์ชไฮโดรไลเสท, แป้งข้าวเหนียว, แป้งข้าวโพด, ชิเตรท, กลูตามัท พบว่าแป้งข้าวเหนียวเป็นวัตถุดิบที่เหมาะสมที่สุดที่จะใช้เป็นแหล่งต้นตอคาร์บอน
6. การใช้วัตถุดิบผสมระหว่าง แป้งข้าวเหนียวกับกลูโคส, แป้งข้าวเหนียวกับชิเตรท แป้งข้าวเหนียวกับกลูตามัท, กลูโคสกับชิเตรท, กลูโคสกับกลูตามัทและกลูตามัทกับชิเตรท ในอัตราส่วนเท่ากับ 1:1 ไม่สามารถเพิ่มแอกติวิตีของเอนไซม์ได้ โดยได้ค่าแอกติวิตีต่ำกว่าการใช้แป้งข้าวเหนียวเพียงชนิดเดียว
7. การเขย่าให้อากาศในการเลี้ยงเชื้อเพื่อผลิตเอนไซม์ในระดับขวดเขย่าที่ความเร็วรอบต่างๆมีผลต่อการเจริญและการสร้างเอนไซม์ของเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 โดยที่ความเร็วรอบ 250 รอบต่อนาทีจะช่วยทำให้ได้ผลผลิตเอนไซม์สูง



8. การเตรียมเอนไซม์แอลคาลีนโปรตีเอสโดยเชื้อ *B. subtilis* TISTR 25 พบว่า วิธีการตกตะกอนด้วยแอมรโมเนียมซัลเฟต 70 เปอร์เซ็นต์ และน้ำปอบแห้งที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 8-10 ชั่วโมง เป็นวิธีที่เหมาะสมที่สุดเมื่อเปรียบเทียบกับวิธีอื่นในการวิจัยนี้ และเมื่อเติมผงเซลลูโลสปริมาณ 0.5 เปอร์เซ็นต์ จะช่วยย้เอนไซม์ผงที่ได้ไม่จับกับภาชนะ และใช้เวลาในการอบแห้งน้อยลง

9. เอนไซม์ผงที่เตรียมได้สามารถที่จะเก็บรักษาไว้ได้ที่อุณหภูมิห้อง หรือ ต่ำกว่า ในระยะเวลาานาน 120 วันโดยไม่มีสูญเสียแอกติวิตีเลย และยังสามารถเก็บไว้ที่อุณหภูมิสูงถึง 45 และ 60 องศาเซลเซียสโดยไม่มีสูญเสียแอกติวิตีได้ระยะเวลาหนึ่ง ซึ่งเป็นคุณสมบัติที่ดีประการหนึ่งด้วย