

บทที่ 3

ขั้นตอนและวิธีการดำเนินงานวิจัย

การเตรียมวัตถุคืน

บดกาแฟมันสำปะหลังชนิดแห้ง (บริษัทไทยว้าจำกัด (มหาชน), กรุงเทพฯ) ด้วยเครื่อง blender นำมาร่อนผ่านตะแกรงขนาด 25 mesh เตรียมสารละลายกาแฟมันสำปะหลังก่อนนำไปทดลองโดยต้มในอ่างน้ำเดือดเป็นเวลา 20 นาที

อุปกรณ์

1. เครื่องอัลตราไฟลเทรชัน ประกอบขึ้นเอง (ภาคพนวก ก.)
2. แผ่นกรองขนาด Mw. Cut off 10 K ผลิตจาก Polyethersulfone ของ Filtron
3. เครื่องเบี้ยความคุณอุณหภูมิ (Controlled environmental incubator shaker) ของ Forma Scientific[®] รุ่น 2563
4. เครื่องวัดค่าการดูดกลืนแสง (Spectrophotometer) ของ Shimazu รุ่น UV-240
5. เครื่องวัดค่าความเป็นกรดด่าง (Digital pH meter) ของ Hanna รุ่น 8417
6. เครื่องซั่ง ของ Sartorius รุ่น 1518

สารเคมี

- เอนไซม์

1. แอลฟ่าอะไนเลส (Tenase[®] L-340; Solvay Enzyme, Inc., Elkhart, Indiana) ผลิตจากเชื้อแบคทีเรีย Bacillus subtilis มีแอคติวิตี้ 340,000 Modified Wohlgemuth Unit (MWU)⁺ ต่ogrัม ความหนาแน่น 1.20 กรัมต่อมิลลิลิตร

2. กลูโคอะไนเลส (Diazyme[®] L-300; Solvay Enzyme, Inc., Elkhart, Indiana) ผลิตจากเชื้อราก Aspergillus niger มีแอคติวิตี้ 300-330 Diazyme Unit (DU)⁺⁺ ต่อมิลลิลิตร ความหนาแน่น 1.20-1.25 กรัมต่อมิลลิลิตร

3. เชลลูแลส (Celluclast[®] 1.5 L; Novo-Nordisk Co., Bagsvaerd, Denmark) ผลิตจากเชื้อราก Trichoderma reesei มีแอคติวิตี้ 1500 Novo Celluclast Unit (NCU)⁺⁺⁺ ต่ogrัม ความหนาแน่น 1.20 กรัมต่อมิลลิลิตร

- + 1 MWU คือ ปริมาณเอนไซม์ที่ย่อยเป็น 1 มิลลิกรัม ในเวลา 30 นาที ตามวิธีมาตรฐานของ Modified Wohlgemuth Method ที่ภาวะความเป็นกรดค้าง 6.0 อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส
- ++ 1 DU คือ ปริมาณเอนไซม์ที่ย่อยเป็นให้ได้กลูโคส 1.0 กรัม ในเวลา 1 ชั่วโมง ที่ภาวะความเป็นกรดค้าง 4.2 อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส
- +++ 1 NCU คือ ปริมาณเอนไซม์ที่ย่อย CMC (Carboxy Methyl Cellulose) ไปเป็นรีดิวซ์ คาร์บอโนไฮเดรต วัดในรูปหน้าตาลกลูโคสที่เกิดขึ้น 1 ไมโครโมลต่อนาที ที่ภาวะความเป็นกรดค้าง 4.8 อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส เวลาในการย่อย 20 นาที

ขั้นตอนและวิธีการดำเนินงานวิจัย

1. การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของกากมันสำปะหลัง

1.1 วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของกากมันสำปะหลัง ตามวิธี AOAC (1990) ดังต่อไปนี้ ความชื้น โปรตีน เส้นใย ไขมัน และเกล้า

1.2 คำนวณปริมาณการ์โนไบเดรต

ปริมาณการ์โนไบเดรต (ร้อยละ) = $100 - (\text{ผลรวมของปริมาณร้อยละขององค์ประกอบอื่น})$

2. ศึกษาภาวะที่เหมาะสมต่อการย่อยกากมันสำปะหลังโดยเอนไซม์ (ดัดแปลงจาก ประชชาติ วัฒนา, 2519)

- แอลฟ่าอะไไมเลส (Tenase[®] L-340) 408,000 MWU/ml
 - กลูโคโอมิโนเลส (Diazyme[®] L-300) 300 DU/ml
 - เชลลูเลส (Celluclast[®] 1.5 L) 1,307 NCU/ml
- ทำการทดลองดังรูปที่ 14

2.1 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อการย่อยกากมันสำปะหลัง โดยเอนไซม์

2.1.1 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อการย่อยกากมันสำปะหลัง โดย เอนไซม์แอลฟ่าอะไไมเลส (Tenase[®] L-340)

แปรค่าความเป็นกรดค่างของสารละลายปฏิกิริยา 5 ระดับ คือ 3.0 ด้วยซิเตรตบัฟเฟอร์ 4.0 และ 5.0 ด้วยอะซิเตตบัฟเฟอร์ 6.0 และ 7.0 ด้วยฟอสเฟตบัฟเฟอร์ ความเข้มข้นของบัฟเฟอร์ 0.05 M ทำการย่อยสารละลายกากมันสำปะหลังความเข้มข้น 2.4 กรัมต่อเดซิลิตร ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ด้วยเอนไซม์แอลฟ่าอะไไมเลส เป็นเวลา 1 ชั่วโมง โดยใช้เอนไซม์แอลฟ่าอะไไมเลสความเข้มข้น 816 MWU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตร 1 มิลลิลิตร อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ปริมาตรสุทธิของสารละลายปฏิกิริยาเท่ากับ 3.5 มิลลิลิตร ทดลองในหลอดทดลองขนาด 14 X 160 mm หยุดการทำงานของปฏิกิริยาโดยการต้มในน้ำเดือดนาน 15 นาที นำไปปั่นให้ละเอียด ความเร็ว 5,000 รอบต่อนาที และนำส่วนใส่ไปวิเคราะห์

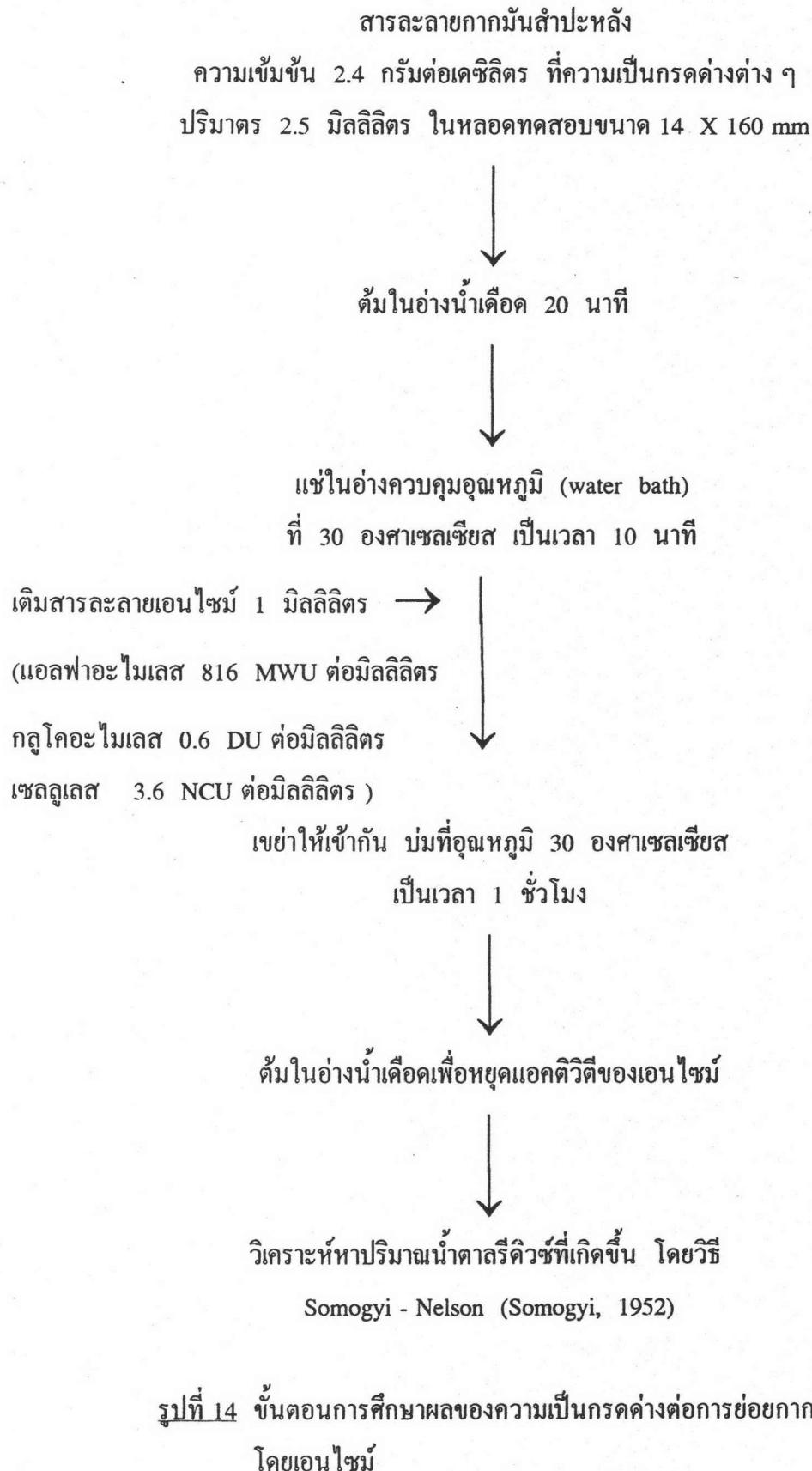
หาปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ที่เกิดขึ้นโดยวิธี Somogyi-Nelson (Somogyi, 1952) (ภาคผนวก ข.) หลอดแบล็ค (blank) ใช้น้ำกลั่นแทนสารละลายนอนไนซ์ วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design และ Duncan's New multiple Range Test ทดลอง 3 ชุด

2.1.2 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อการย่อยกาบมันสำปะหลัง โดยเอนไซม์กูลูโคโซ่ไไมเลส (Diazyme[®] L-300)

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.1.1 โดยแปรค่าความเป็นกรดค่างของสารละลายปฏิกิริยา 6 ระดับ คือ 3.0 ด้วยซิเตรตบัฟเฟอร์ 4.0, 4.5 และ 5.0 ด้วยอะซิเตตบัฟเฟอร์ 6.0 และ 7.0 ด้วยฟอสฟे�ตบัฟเฟอร์ ความเข้มข้นของบัฟเฟอร์ 0.05 M ใช้เอนไซม์กูลูโคโซ่ไไมเลสความเข้มข้น 0.6 DU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตร 1 มิลลิลิตร วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.1.1

2.1.3 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อการย่อยกาบมันสำปะหลัง โดยเอนไซม์เซลลูลาส (Cellulast[®] 1.5 L)

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.1.1 โดยใช้เอนไซม์เซลลูลาสความเข้มข้น 3.6 NCU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตร 1 มิลลิลิตร วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.1.1



รูปที่ 14 ขั้นตอนการศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยเอนโซมี่

2.2 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อความคงทนของเอนไซม์ในการย่อยกากมันสำปะหลัง.

2.2.1 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อความคงทนของเอนไซม์แอลฟ้าอะไมเลสในการย่อยกากมันสำปะหลัง

เตรียมสารละลายเอนไซม์แอลฟ้าอะไมเลส ความเข้มข้น 816 MWU ต่อมิลลิลิตร ในซิเตรตบัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่าง 3.0 อะซิตेटบัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่าง 4.0 และ 5.0 พอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่าง 6.0 และ 7.0 ตั้งทึ่งไว้ที่อุณหภูมิห้องน้ำ 1 ชั่วโมง นำมาย่อยกากมันสำปะหลังตามวิธีในข้อ 2.1.1 โดยใช้สารละลายกากมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.1 (pH 6.0) แบ่งกําลัง (blank) ใช้บัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่างต่าง ๆ แทนสารละลายเอนไซม์ วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design และ Duncan's New Multiple Range Test ทดลอง 3 ช้ำ

2.2.2 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อความคงทนของเอนไซม์กลูโคza อะไมเลส ในการย่อยกากมันสำปะหลัง

เตรียมสารละลายเอนไซม์กลูโคza อะไมเลส ความเข้มข้น 0.6 DU ต่อมิลลิลิตร ในบัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่างต่าง ๆ ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.2.1 โดยสารละลายกากมันสำปะหลังที่มีความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.2 (pH 4.0) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.2.1

2.2.3 ศึกษาผลของความเป็นกรดค่างต่อความคงทนของเอนไซม์เซลลูเลสในการย่อยกากมันสำปะหลัง

เตรียมสารละลายเอนไซม์เซลลูเลส ความเข้มข้น 3.6 NCU ต่อมิลลิลิตร ในบัฟเฟอร์ 0.05 M ที่ความเป็นกรดค่างต่าง ๆ ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.2.1 โดยใช้สารละลายกากมันสำปะหลังที่มีความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.3 (pH 5.0) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.2.1

2.3 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยเอนไซม์

2.3.1 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยเอนไซม์ แอลฟ่าอะไมเลส

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.1.1 โดยใช้สารละลายอาหารมันสำปะหลังที่มีความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.1 ($\text{pH } 6.0$) แต่ทำการบ่อมที่อุณหภูมิต่าง ๆ ดังนี้ 30, 40, 50, 60 และ 70 องศาเซลเซียส แบลนค์(blank) โดยใช้น้ำกากลั่นแทนสารละลายเอนไซม์ วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design และ Duncan's New multiple Range Test ทดลอง 3 ชั้ม

2.3.2 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยเอนไซม์ กลูโคโซะไมเลส

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.3.1 โดยใช้สารละลายอาหารมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.2 ($\text{pH } 4.0$) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ เช่นเดียวกับข้อ 2.3.1

2.3.3 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยเอนไซม์เซลลูเลส

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.3.1 โดยใช้สารละลายอาหารมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.3 ($\text{pH } 5.0$) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ เช่นเดียวกับข้อ 2.3.1

2.4 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อความคงทนของเอนไซม์ในการย่อยอาหารมันสำปะหลัง

2.4.1 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อความคงทนของเอนไซม์แอลฟ่าอะไมเลสในการย่อยอาหารมันสำปะหลัง

เตรียมสารละลายเอนไซม์แอลฟ่าอะไมเลส ความเข้มข้น 816 MWU ต่ำมิลลิลิตร ในบัฟเฟอร์ที่ความเป็นกรดค่างที่เหมาะสมในข้อ 2.1.1 ($\text{pH } 6.0$) นำไปบ่มที่อุณหภูมิ

ต่าง ๆ ดังนี้ 40, 50, 60 และ 70 องศาเซลเซียส เป็นเวลา นาน 1 ชั่วโมง นำมาย่อยสารละลายกากมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่าที่เหมาะสม (pH 6.0) ตามวิธีในข้อ 2.1.1 ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ใช้บัฟเฟอร์ที่ความเป็นกรดค่าเดียวกันแทนสารละลายเอนไซม์เป็นแบลนค์ (blank) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design และ Duncan's New multiple Range Test ทดลอง 3 ชั้วโมง

2.4.2 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อความคงทนของเอนไซม์กลูโคzaไมเลสในการย่อยกากมันสำปะหลัง

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.4.1 โดยใช้สารละลายเอนไซม์กลูโคzaไมเลสความเข้มข้น 0.6 DU ต่อมิลลิลิตร และสารละลายกากมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่าที่เหมาะสมในข้อ 2.1.2 (pH 4.0) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.4.1

2.4.3 ศึกษาผลของอุณหภูมิต่อความคงทนของเอนไซม์เซลลูเลสในการย่อยกากมันสำปะหลัง

ทำการทดลองเช่นเดียวกับข้อ 2.4.1 โดยใช้สารละลายเอนไซม์เซลลูเลสความเข้มข้น 3.6 NCU ต่อมิลลิลิตร และสารละลายกากมันสำปะหลังที่ความเป็นกรดค่าที่เหมาะสมในข้อ 2.1.3 (pH 5.0) วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูล เช่นเดียวกับข้อ 2.4.1

3. ศึกษาระบวนการย่อยกากมันสำปะหลัง

3.1 การย่อยกากมันสำปะหลังโดยใช้กรด (AOAC, 1990)

ซึ่งกากมันสำปะหลัง 5 กรัม เติมน้ำกลิ้น 200 มิลลิลิตร และกรดไฮโดรคลอโริก 20 มิลลิลิตร นำไปปรีฟลักซ์ (reflux) เป็นเวลา 2.5 ชั่วโมง ทำให้สารละลายเป็นกลางด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 5 N ปรับปริมาตรให้เป็น 500 มิลลิลิตร นำน้ำวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวชั่ฟามวิธีของ Somogyi - Nelson (Sommogyi, 1952) ทำการทดลอง 3 ชั่วโมง

3.2 การย่อยการมันสำปะหลังโดยใช้อ่อนไชเม็พสน

3.2.1 อัตราส่วนของอ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสต์อกลูโคไซด์ในเลสที่เหมาะสมในการย่อยการมันสำปะหลัง

เตรียมสารละลายอ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสความเข้มข้น 8160 MWU ต่อมิลลิลิตร และสารละลายอ่อนไชเม็กลูโคไซด์ในเลสความเข้มข้น 6 DU ต่อมิลลิลิตร ทำการย่อยสารละลายการมันสำปะหลังความเข้มข้น 2 กรัมต่อเดซิลิตร ที่ความเป็นกรดค่า 5.0 ด้วยอ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสและอ่อนไชเม็กลูโคไซด์ในเลส ปริมาตรรวมกัน 1 มิลลิลิตร โดยแบร์อัตราส่วนของอ่อนไชเม็ทั้งสอง ดังนี้ คือ อ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสต่ออ่อนไชเม็กลูโคไซด์ในเลส 1.0 : 0, 0.8 : 0.2, 0.6 : 0.4, 0.5 : 0.5, 0.4 : 0.6, 0.2 : 0.8 และ 0 : 1.0 ปริมาตรสุทธิของสารละลายปฏิกิริยาเท่ากับ 50 มิลลิลิตร นำไปบ่มที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เวลา 100 รอบต่อนาที เป็นเวลา 1 ชั่วโมง วิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้นโดยวิธี Somogyi - Nelson วางแผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลแบบ Completely Randomized Design และ Duncan's New multiple Range Test ทดลอง 3 ชุด

3.2.2 อัตราส่วนของอ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสผสมกลูโคไซด์ในเลสต่อการมันสำปะหลัง

ทำการย่อยสารละลายการมันสำปะหลังความเข้มข้น 1 ถึง 6 กรัมต่อเดซิลิตรด้วยอ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสผสมกลูโคไซด์ในเลส โดยใช้อ่อนไชเม็พอลฟ่าอะไมเลสความเข้มข้น 1,428 MWU ต่อมิลลิลิตร ผสมกลูโคไซด์ในเลสความเข้มข้น 1.05 DU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตรอย่างละ 0.5 มิลลิลิตร ที่ความเป็นกรดค่า 5.0 ปริมาตรสุทธิของสารละลายปฏิกิริยาเท่ากับ 50 มิลลิลิตร นำไปบ่มที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เวลา 100 รอบต่อนาที เป็นเวลา 15 นาที วิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้นโดยวิธี Somogyi - Nelson ที่เวลา 0 และ 15 นาที ทำการทดลอง 3 ชุดประเมินผลการวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ โดยคำนวณเป็นปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้นต่อนาที

3.2.3 การย่อຍកາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສພສນ ກລູໂຄຂະໄນເລສ

ทำการຍ່ອຍສາຮລະລາຍກາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງຄວາມເຂັ້ມື່ງ 5 ກຣັມຕ່ອເຈົ້າລິຕີຣ ດ້ວຍເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສພສນກລູໂຄຂະໄນເລສ ໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.428 MWU ຕ່ອມີລິຕີຣ ພສມກລູໂຄຂະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.05 DU ຕ່ອມີລິຕີຣ ປຣິມາຕຣ ອຍ່າງລະ 1.0 ມິລິຕີຣ ທີ່ຄ່າຄວາມເປັນກຽດດ່າງ 5.0 ປຣິມາຕຣສຸທີຂອງສາຮລະລາຍປົງກົງຮິຍາເຫົາ ກັນ 100 ມິລິຕີຣ ນຳໄປປ່ານທີ່ອຸ່ນຫຼຸມ 50 ອົງສາເໜລເຈີຍສ ເບ່າ 100 ຮອບຕ່ອນາທີ ເກັນ ຕ້ວອຍ່າງປຣິມາຕຣ 3 ມິລິຕີຣ ທີ່ເວລາ 0, 10, 20, 30, 40, 50, 60, 90, 120, 180 ແລະ 240 ນາທີ ນຳໄປວິເຄຣະໜ້າຫາປຣິມາຜນ້າຕາລີຈິວໜ້າທີ່ເກີດເຂົ້າໂດຍວິທີ Somogyi - Nelson ທຳກາຣທົດລອງ 3 ຫ້າ

3.2.4 การຍ່ອຍກາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສພສນ ກລູໂຄຂະໄນເລສແລະເໜລລູເລສ

ทำการຍ່ອຍສາຮລະລາຍກາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງຄວາມເຂັ້ມື່ງ 5 ກຣັມຕ່ອເຈົ້າລິຕີຣ ດ້ວຍແອລຟາອະໄນເລສພສນກລູໂຄຂະໄນເລສແລະເໜລລູເລສ ໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.428 MWU ຕ່ອມີລິຕີຣ ພສມກລູໂຄຂະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.05 DU ຕ່ອມີລິຕີຣ ແລະ ເໜລລູເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 77.4 NCU ຕ່ອມີລິຕີຣ ປຣິມາຕຣອຍ່າງລະ 1.0 ມິລິຕີຣ ທີ່ຄ່າຄວາມເປັນ ກຽດດ່າງ 5.0 ປຣິມາຕຣສຸທີຂອງສາຮລະລາຍປົງກົງຮິຍາເຫົາກັນ 100 ມິລິຕີຣ ນຳໄປປ່ານທີ່ອຸ່ນຫຼຸມ 50 ອົງສາເໜລເຈີຍສ ເບ່າ 100 ຮອບຕ່ອນາທີ ເກັນ ຕ້ວອຍ່າງປຣິມາຕຣ 3 ມິລິຕີຣ ທີ່ເວລາ 0, 10, 20, 30, 40, 50, 60, 90, 120, 180, 240, 300 ແລະ 360 ນາທີ ນຳໄປວິເຄຣະໜ້າປຣິມາຜນ້າ ຕາລີຈິວໜ້າທີ່ເກີດເຂົ້າໂດຍວິທີ Somogyi - Nelson ທຳກາຣທົດລອງ 3 ຫ້າ

3.2.5 ສຶກນາພລຂອງນ້ຳຕາລູໂຄສຕ່ອກາຮົາຍ່ອຍກາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍ ແອລຟາອະໄນເລສພສນກລູໂຄຂະໄນເລສແລະເໜລລູເລສ

ทำการຍ່ອຍສາຮລະລາຍກາກນັ້ນສໍາປະຫຼັງຄວາມເຂັ້ມື່ງ 5 ກຣັມຕ່ອເຈົ້າລິຕີຣ ດ້ວຍແອລຟາອະໄນເລສພສນກລູໂຄຂະໄນເລສແລະເໜລລູເລສ ໂດຍໃຊ້ເອນໄຈ່ນໍແອລຟາອະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.428 MWU ຕ່ອມີລິຕີຣ ພສມກລູໂຄຂະໄນເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 1.05 DU ຕ່ອມີລິຕີຣ ແລະ ເໜລລູເລສຄວາມເຂັ້ມື່ງ 77.4 NCU ຕ່ອມີລິຕີຣ ປຣິມາຕຣອຍ່າງລະ 1.0 ມິລິຕີຣ ທີ່ຄ່າຄວາມເປັນ

กรดค่าง 5.0 เดินน้ำตาลกลูโคส 1 กรัม ลงในสารละลายน้ำ ปริมาตรสุทธิของสารละลายน้ำ 100 มิลลิลิตร นำไปปั่นที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เขย่า 100 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างปริมาตร 3 มิลลิลิตร ที่เวลา 0, 10, 20, 30, 40, 50, 60, 90, 120, 180, 240 และ 360 นาที นำไปวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้น โดยวิธี Somogyi - Nelson ทำการทดลอง 3 ชั้ง

4. ประกอบชุดอัลตราไฟลเทอร์ชัน ซึ่งประกอบด้วย

- ถังหมัก ขนาด 3 ลิตร
- ปืน
- วาล์ว
- มาตรฐานความดัน
- หน่วยกรอง ทำจากพลาสติกอะคริลิก (ภาคผนวก ก.)
- แผ่นกรอง ผลิตจาก Polyethersulfone Mw. Cut off 10 K ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 6.0 เซนติเมตร

4.1 การทดสอบประสิทธิภาพของแผ่นกรอง

4.1.1 การหาค่าสัมประสิทธิ์เจกชันของแผ่นกรองในการกักเออนไซม์

เตรียมสารละลายน้ำ ไมเลสฟาร์บ ไมเลสฟาร์บ ไมเลสและเซลลูเลส โดยใช้อ่อนไซม์ชนิดละ 1 มิลลิลิตร เดินน้ำกัลลันจนปริมาตรครบ 3 ลิตร นำสารละลายน้ำไซม์ไปผ่านเครื่องอัลตราไฟลเทอร์ชัน โดยใช้แผ่นกรอง polyethersulfone ขนาด 10 K ควบคุมความดันเฉลี่ยในเครื่องให้คงที่ที่ 98 kPa กรองเป็นเวลา 20 นาที ทำการทดสอบ 3 ชั้ง วิเคราะห์หาปริมาณโปรตีนในสารละลายน้ำไซม์ก่อนกรองและในเพอเมิโอท โดยวิธี Lowry และคณา (1951) (ภาคผนวก ข.)

4.1.2 การหาค่าสัมประสิทธิ์เจกชันของแผ่นกรองในการกักน้ำตาลกลูโคส

เตรียมสารละลายน้ำตาลกลูโคสความเข้มข้น 0.1 กรัมต่อเดซิลิตร ปริมาตร 3 ลิตร ทำการทดสอบเช่นเดียวกับข้อ 4.1.1 วิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ในสารละลายน้ำตาลกลูโคสก่อนกรองและในเพอเมิโอท โดยวิธี Somogyi - Nelson

5. การทดลองใช้อัลตราไฟลเทรชันในกระบวนการย่อยอาหารมันสำปะหลัง

5.1 การทดลองใช้อัลตราไฟลเทรชันในกระบวนการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยใช้เอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสพสมกูลโคงะไมเลส

ทำการย่อยสารละลายอาหารมันสำปะหลังความเข้มข้น 5 กรัมต่อเดซิลิตร ด้วยเอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสพสมกูลโคงะไมเลส โดยใช้เอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสความเข้มข้น 1,428 MWU ต่อมิลลิลิตร พสมกูลโคงะไมเลสความเข้มข้น 1.05 DU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตรอย่างละ 30 มิลลิลิตร ที่ค่าความเป็นกรดค่า 5.0 ปริมาตรสุทธิของสารละลายปฏิกิริยาเท่ากับ 3,000 มิลลิลิตร นำไปบ่มที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เก็บตัวอย่างปริมาณ 3 มิลลิลิตร ที่เวลา 0, 10, 20, 30, 40 และ 50 นาที หลังจากนั้นนำสารละลายปฏิกิริยาไปผ่านเครื่องอัลตราไฟลเทรชัน โดยควบคุมความดันเหลี่ยมในเครื่องกรองให้คงที่ที่ 98 kPa ควบคุมอัตราการไหลผ่านผิวน้ำแผ่นกรองให้คงที่ที่ 130 มิลลิลิตรต่อวินาที และควบคุมอุณหภูมิในถังหมักให้ได้ 50 ± 0.5 องศาเซลเซียส โดยใช้น้ำหล่อเย็น เติมน้ำฟเฟอร์ความเป็นกรดค่า 5.0 ลงในถังหมัก ด้วยอัตราเร็วเท่ากับปริมาตรส่วนที่กรองได้ เก็บตัวอย่างในถังหมักและส่วนที่กรองได้ที่เวลา 60, 90, 120, 180 และ 240 นาที บันทึกปริมาตรส่วนที่กรองได้ นำตัวอย่างที่เวลาต่าง ๆ ไปวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้น โดยวิธี Somogyi - Nelson

5.2 การทดลองใช้อัลตราไฟลเทรชันในกระบวนการย่อยอาหารมันสำปะหลังโดยใช้เอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสพสมกูลโคงะไมเลสและเซลลูเลส

ทำการย่อยสารละลายอาหารมันสำปะหลังความเข้มข้น 5 กรัมต่อเดซิลิตร ด้วยเอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสพสมกูลโคงะไมเลสและเซลลูเลส โดยใช้เอนไซม์แออิฟ่าอะไมเลสความเข้มข้น 1,428 MWU ต่อมิลลิลิตร พสมกูลโคงะไมเลสความเข้มข้น 1.05 DU ต่อมิลลิลิตร และเซลลูเลสความเข้มข้น 77.4 NCU ต่อมิลลิลิตร ปริมาตรอย่างละ 30 มิลลิลิตร ที่ค่าความเป็นกรดค่า 5.0 ปริมาตรสุทธิของสารละลายปฏิกิริยาเท่ากับ 3,000 มิลลิลิตร นำไปบ่มที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เก็บตัวอย่างปริมาณ 3 มิลลิลิตร ที่เวลา 0, 10, 20, 30, 40, 50, 60, 90, 120 และ 180 นาที หลังจากนั้นนำสารละลายปฏิกิริยาไปผ่านเครื่องอัลตราไฟลเทรชัน โดยควบคุมความดันเหลี่ยมในเครื่องกรองให้คงที่ที่ 98 kPa ควบคุมอัตราการไหลผ่านผิวน้ำแผ่นกรองให้คงที่ที่ 130 มิลลิลิตรต่อวินาที และควบคุมอุณหภูมิในถังหมักให้ได้ 50 ± 0.5 องศาเซลเซียส โดยใช้น้ำหล่อเย็น เติมน้ำฟเฟอร์ความเป็นกรดค่า 5.0 ลงในถังหมัก ด้วยอัตราเร็วเท่ากับปริมาตรส่วนที่

กรองได้ เก็บตัวอย่างในถังหมักและส่วนที่กรองได้ที่เวลา 210, 240, 300 และ 360 นาที บันทึกปริมาณส่วนที่กรองได้ นำตัวอย่างที่เวลาต่าง ๆ ไปวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ที่เกิดขึ้น โดยวิธี Somogyi - Nelson