

บทที่ 3

วิธีดำเนินการทดลอง

3.1 แผนการทดลอง และอาหารทดลอง

วางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (completely randomized design, CRD) ที่มีการจัดทรีทเมนต์แบบแฟคทอเรียล (factorial experiment) ประกอบด้วยปัจจัยที่ต้องการศึกษา 2 ปัจจัย คือ

ปัจจัย A คือ วิธีการปรับปรุงสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก ได้แก่ เอนไซม์และการอัดฟอง

ปัจจัย B คือ ระดับของสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก (citric acid waste, CW) ที่ใช้เป็นแหล่งพลังงานในสูตรอาหารผสมสำเร็จที่ระดับ 0, 10, 20 และ 40 เปอร์เซ็นต์

สูตรอาหารผสมสำเร็จ (total mixed ration, TMR) ที่ใช้ในการทดลองนี้ มีสัดส่วนอาหารชั้นต่ออาหารหยาบที่ 60:40 ประกอบด้วยสูตรอาหารทดลอง (dietary treatment) ดังนี้

สูตรอาหารทดลอง 1 (T1) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก 0 เปอร์เซ็นต์ (Control)

สูตรอาหารทดลอง 2 (T2) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกผสมเอนไซม์ 10 เปอร์เซ็นต์ (CWenz10)

สูตรอาหารทดลอง 3 (T3) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกผสมเอนไซม์ 20 เปอร์เซ็นต์ (CWenz20)

สูตรอาหารทดลอง 4 (T4) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกผสมเอนไซม์ 40 เปอร์เซ็นต์ (CWenz40)

สูตรอาหารทดลอง 5 (T5) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกอัดฟอง 10 เปอร์เซ็นต์ (CWext10)

สูตรอาหารทดลอง 6 (T6) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกอัดฟอง 20 เปอร์เซ็นต์ (CWext20)

สูตรอาหารทดลอง 7 (T7) – สูตรอาหารผสมสำเร็จมีระดับสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกอัดฟอง 40 เปอร์เซ็นต์ (CWext40)

โดยสูตรอาหารผสมสำเร็จ (ตารางที่ 3.1) คำนวณให้มีโภชนะ มีระดับโปรตีนหยาบ 14 เปอร์เซ็นต์ และพลังงาน 2.4 McalME/kgDM ตามความต้องการของโคเนื้อ

ตารางที่ 3.1 วัตถุดิบของสูตรอาหารผสมสำเร็จที่ใช้ในการทดลอง

Ingredients	T1	T2	T3	T4	T5	T6	T7
Rice straw	40.00	40.00	40.00	40.00	40.00	40.00	40.00
Cassava chip	40.00	30.00	20.00	0.00	30.00	20.00	0.00
Rice bran	0.80	0.50	0.20	0.10	0.30	0.50	0.60
Palm kernel cake	4.00	1.50	0.20	0.10	2.50	2.70	2.80
Soybean meal	13.10	16.10	15.80	10.60	15.20	14.80	13.70
CWenz	0.00	10.00	20.00	40.00	0.00	0.00	0.00
CWext	0.00	0.00	0.00	0.00	10.00	20.00	40.00
Urea	1.70	1.30	1.40	2.00	1.40	1.20	1.00
Oil	0.00	0.10	1.80	6.30	0.10	0.20	1.00
Molasses	0.00	0.10	0.20	0.50	0.10	0.20	0.50
Dicalcium phosphate	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
Salt	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
Sulfur	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
Mineral premix	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10	0.10
Total	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.00

CWenz = สิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกที่ปรับปรุงด้วยเอนไซม์
CWext = สิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกที่ปรับปรุงด้วยการอัดฟอง



3.2 อุปกรณ์ที่ใช้ในการศึกษา

อาหารทดลอง

การจัดทำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก

นำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก จากโรงงานผลิตกรดซิตริก จังหวัดสมุทรสาคร นำมาทำให้แห้งโดยการตากแดดเป็นเวลาไม่น้อยกว่า 2 วัน หรือจนกว่าจะแห้ง แล้วรวบรวมใส่ในกระสอบ เพื่อผสมในสูตรอาหารต่อไป

การจัดทำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกปรับปรุงด้วยเอนไซม์

นำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกที่แห้งแล้วมาผสมกับเอนไซม์ย้อยเยื่อใย ที่มีเป็นเอนไซม์ที่ได้จากเชื้อ *Bacillus lentus* และ *Trichoderma longibrachiatum*. มีเอนไซม์ไซแลนเนส 440×10^6 ยูนิตต่อกิโลกรัม และเอนไซม์กลูคาเนส 170×10^6 ยูนิตต่อกิโลกรัม ในสัดส่วนของเอนไซม์ต่อสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริก ที่ระดับ 350 กรัม/1000 กรัม แล้วนำไปผสมใส่สูตรอาหารผสมสำเร็จทันที

การจัดทำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกปรับปรุงด้วยการอัดฟอง

นำสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกมาทำการอัดฟอง โดยใช้ปลายข้าวเป็นสื่อ มีสัดส่วนของสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกต่อปลายข้าว 30:70 เตรียมปลายข้าวและสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมการผลิตกรดซิตริกที่บดละเอียดแล้ว นำไปร่อนผ่านตะแกรงขนาด 70 เมช (mesh) นำ

ตัวอย่างทั้งสองมาผสมให้ได้ตามสัดส่วน และปรับความชื้นเริ่มต้นที่ 16 เปอร์เซ็นต์ แล้วนำตัวอย่างที่ผ่านการผสมเสร็จเรียบร้อยแล้วเข้าเครื่องเอ็กซ์ทรูด (extruder)

การจัดทำสูตรอาหารผสมสำเร็จ

นำแหล่งอาหารหยาบ ได้แก่ ฟางข้าวมาบดผ่านตะแกรงขนาด 1 ซม. มาผสมรวมกับแหล่งวัตถุดิบอาหารชั้นมาผสมกันในสัดส่วนที่แสดงไว้ในตารางที่ 3.1 โดยใช้เครื่องผสมแบบแนวนอน ให้เข้ากันดีทั้งแหล่งอาหารหยาบและแหล่งอาหารชั้นเป็นเวลาไม่น้อยกว่า 15 นาที

การจัดเตรียมตัวอย่างอาหารทดลอง

ทำการสุ่มตัวอย่างสูตรอาหารผสมเสร็จทดลอง เพื่อใช้เป็นตัวแทนของสูตรอาหารทดลองแต่ละสูตรในการศึกษาการวัดผลผลิตแก๊ส หลังจากนั้น นำเอาตัวอย่างของสูตรอาหารผสมสำเร็จทดลองมาบดผ่านตะแกรงขนาด 1 มิลลิเมตร เพื่อนำไปทดลองและวิเคราะห์ทางเคมีต่อไป

3.3 การศึกษาการวัดการผลิตแก๊สในหลอดทดลอง

3.3.1 สารเคมี และการเตรียม

1. การเตรียมสารละลายของเหลวจากกระเพาะรูเมนผสม (rumen inoculum)

ทำการเตรียมสารละลายโดยใช้ของเหลวในกระเพาะรูเมนและสารละลาย ตามวิธีการของ Menke and Steingass (1988) ดังนี้

- 1.1 สารละลายบัฟเฟอร์ (Buffer solution) 730 มิลลิลิตร เตรียมจาก

- โซเดียมไฮโดรเจนคาร์บอเนต (NaHCO_3) 35.0 กรัม
 - แอมโมเนียมไฮโดรคาร์บอเนต ($[\text{NH}_4]_2\text{HCO}_3$) 4.0 กรัม
- ทำละลาย และปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร ด้วยน้ำกลั่น

- 1.2 สารละลายแร่ธาตุอาหารหลัก (Macro mineral solution) 365 มิลลิลิตร เตรียมจาก

- โพแทสเซียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟส (K_2HPO_4) 6.2 กรัม
 - ไดโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟส (Na_2HPO_4) 5.7 กรัม
 - โซเดียมคลอไรด์ (NaCl) 2.22 กรัม
 - แมกนีเซียมซัลเฟต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.6 กรัม
- ทำละลาย และปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร ด้วยน้ำกลั่น

- 1.3 สารละลายแร่ธาตุอาหาร (Micro mineral solution) 0.23 มิลลิลิตร เตรียมจาก

- แมกนีเซียมคลอไรด์ ($\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) 10.0 กรัม
- แคลเซียมไดคลอไรด์ ($\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 13.2 กรัม
- โคบอลต์ไดคลอไรด์ ($\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 1.0 กรัม
- เฟอร์รัสไตรคลอไรด์ ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) 8.0 กรัม

ทำละลาย และปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่น

- 1.4 สารละลายรีซาชูริน (Resazurine solution) 1.0 มิลลิลิตร เตรียมจาก

- รีซาชูริน (Resazurine solution) 1.0 กรัม

ทำละลาย และปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่น

2. สารละลายที่ใช้ในการไล่ออกซิเจน (Reduction solution) 60.0 มิลลิลิตร ต้องใช้หลังเตรียมทันที เตรียมจาก

- ไดโซเดียมซัลไฟต์ ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$) 580.0 มิลลิกรัม
- โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) 1 M 60.0 มิลลิลิตร
- 3. สารละลายน้ำลายเทียม (Artificial Saliva) 1000 มิลลิลิตร
 - น้ำกลั่น 475 มิลลิลิตร
 - สารละลายแร่ธาตุหลัก 240 มิลลิลิตร
 - สารละลายแร่ธาตุรอง 0.12 มิลลิลิตร
 - สารละลายบัฟเฟอร์ 240 มิลลิลิตร
 - รีซาซูริน 1.22 มิลลิลิตร

อุปกรณ์

1. เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง (digital analytic balance)
2. ถังบรรจุ และก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์
3. สายนำก๊าซและอุปกรณ์แยกทางก๊าซ
4. เครื่องดูดสุญญากาศ (suction flask)
5. สายยางดูด rumen fluid
6. ขวดรูปชมพู่ที่มีท่อดูด (suction flask) ขนาด 2 ลิตร พร้อมจุกยางที่มีท่อแยกก๊าซ
7. กระติกน้ำร้อน (thermos)
8. กรวยกรอง
9. ผ้าขาวบาง
10. กระบอกตวง (cylinder) ขนาด 100, 500 และ 1000 มิลลิลิตร
11. ปิเปต (pipet) ขนาด 0.5, 1.0 และ 5.0 มิลลิลิตร
12. เทอร์โมมิเตอร์ (thermometer) สเกล 50 องศาเซลเซียส
13. เครื่องกวนสารให้ความร้อน (hot plate stirrer)
14. กระบอกฉีดยาพลาสติกขนาด 60 มิลลิลิตร (สำหรับถ่ายเทของเหลว)
15. กระบอกฉีดยาแก้ว ขนาด 10 มิลลิลิตร (สำหรับวัดปริมาตรก๊าซ)
16. เข็มฉีดยา 18G x 1" (สำหรับถ่ายเทของเหลว)
17. เข็มฉีดยาขนาด 25G x 1" (สำหรับวัดปริมาณก๊าซ)
18. ขวดวัคซีนขนาด 50 มิลลิลิตร พร้อมจุกยางและฝาครอบอลูมิเนียม
19. ตู้อบ (Hot air oven)

3.3.2 วิธีการทดลอง

3.3.1 การเตรียมขวดที่บรรจุสูตรอาหารทดลอง

นำตัวอย่างที่ทำการบดเตรียมไว้แล้ว ทำการบรรจุตัวอย่าง 0.2 กรัม ลงในขวดวัคซีนขนาด 50 มิลลิลิตร พร้อมทั้งปิดจุกยางและฝาครอบอลูมิเนียมให้สนิท แล้วนำเข้าบ่มรักษาที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส โดยแต่ละสูตรอาหารผสมสำเร็จทดลองมีจำนวน 6 ข้าง โดยจำนวน 3 ข้าง ในการวัดผลผลิตแก๊ส และอีกจำนวน 3 ข้าง ในการวัดค่าการย่อยได้และปริมาณกรดไขมันที่ระเหยได้ ที่ 24 และ 48 ชั่วโมงหลังการบ่ม

3.3.2 การเตรียมของเหลวจากกระเพาะรูเมนผสม (Rumen mixed inoculum)

- การเตรียมสารละลายบัฟเฟอร์และแร่ธาตุอาหาร

นำสารละลายบัฟเฟอร์และแร่ธาตุที่เตรียมไว้ล่วงหน้าผสม และทำการบรรจุลงในขวดชมพูโดยปล่อย แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ลงไปในการละลาย (flushing) เพื่อไล่แก๊สออกซิเจนออกตลอดเวลา (ทำการเติมสารละลายที่ใช้ในการออกซิเจนประมาณ 1 ชั่วโมง ก่อนการเติม rumen fluid สังเกตสภาวะไร้ออกซิเจนจากการเปลี่ยนสีของริชาซูรินในสารละลายจากสีฟ้าเป็นสีชมพูอ่อน) พร้อมทั้งรักษาอุณหภูมิที่ 39 องศาเซลเซียส บน Hot plate stirrer ในระหว่างรอการเก็บ rumen fluid จากตัวสัตว์มาผสมในขั้นตอนต่อไป

- การเก็บตัวอย่างของเหลวจากกระเพาะรูเมน (rumen fluid)

ใช้โคนเนื้อเจาะกระเพาะรูเมน จำนวน 4 ตัว เป็นสัตว์ทดลอง และเลี้ยงด้วยสูตรอาหารชั้นวันละ 1% ของน้ำหนักตัว ที่มีสิ่งเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมกรดซิตริกปรุงแต่งด้วยเอ็นไซม์หรือการอัดฟอง 20% ในสูตรอาหารชั้น และฟางข้าวเพื่อเป็นแหล่งอาหารหลัก มีการสุ่มของเหลว (rumen fluid) ในโคนเนื้อกระเพาะ เพื่อทำการศึกษาโดยใช้เทคนิคผลผลิตก๊าซ (in vitro gas production technique) นำมาผสมรวมกันจากนั้นกรองผ่านผ้าขาวบาง เพื่อนำมาผสมกับน้ำลายเทียมที่เตรียมไว้ ในสัดส่วนของน้ำลายเทียมต่อของเหลวจากกระเพาะรูเมนเท่ากับ 1:2 ได้สารละลายของของเหลวจากกระเพาะรูเมนผสม (rumen fluid mixture)

3.3.3 การบรรจุสารละลายของเหลวจากกระเพาะรูเมนผสมและการบ่ม

- ทำการบรรจุสารละลายของเหลวจากกระเพาะรูเมนผสม ภายใต้สภาวะไร้ออกซิเจนในขวดที่บรรจุวัตถุดิบอาหารทดลองขวดละ 30 มิลลิลิตร จากนั้นนำเข้าบ่มในตู้บ่มร้อนแห้งที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส เพื่อทำการวัดปริมาณแก๊สต่อไป

3.3.3 การเก็บข้อมูล

3.3.3.1 ผลผลิตแก๊ส

ทำการจดบันทึกปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้น โดยใน 12 ชั่วโมงแรกทำการทำการบันทึกผลทุก ๆ 1 ชั่วโมง ต่อมาบันทึกผลทุก ๆ 3 ชั่วโมงไปจนถึงชั่วโมงที่ 24 จากนั้นทำการจดบันทึกทุก ๆ 6 ชั่วโมงไปจนถึงชั่วโมงที่ 78 และทำการบันทึกผลครั้งสุดท้ายในชั่วโมงที่ 96

นำค่าผลผลิตแก๊สที่ได้มาหาค่าคงที่ a, b และ c โดยใช้โปรแกรมทางสถิติ เพื่ออธิบายจลนพลศาสตร์ (kinetics) ของการผลิตแก๊สตามโมเดลหรือแบบจำลองสมการของ Ørskov and McDonald (1979) ดังนี้

$$y = a + b [1 - \exp(-ct)]$$

เมื่อ y = ผลผลิตแก๊สที่เกิดขึ้น ณ เวลา t

a = จุดตัดแกน y หรือ ปริมาณแก๊สที่ผลิตได้จากส่วนที่ละลายน้ำได้ง่าย (มิลลิลิตร)

b = จุดที่เส้นกราฟราบเรียบ (asymptote) หรือปริมาณผลผลิตแก๊สที่ผลิตได้จากส่วนที่ละลายน้ำได้ยาก (มิลลิลิตร)

c = ค่าอัตราการผลิตแก๊ส (มิลลิลิตรต่อชั่วโมง)

ถ้าค่า a เป็นลบ ให้คำนวณเป็นระยะการปรับตัวของจุลินทรีย์ (lag time) ตามสมการของ McDonald (1981) ดังนี้

$$\text{Lag time} = (1/c) \ln[b/(a+b)]$$

3.3.3.2 ความสามารถในการย่อยได้ของวัตถุดิบ (In vitro dry matter digestibility, IVDMD)

หลังการบ่มข้าวโม่งที่ 24 และ 48 แต่ละครั้ง ทำการสุมขุดย่อยในแต่ละสูตรอาหารทดลองออกมา สูตรอาหารทดลองละ 2 ขวด นำเข้าแช่เย็นทันที ที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียสเพื่อหยุดกิจกรรมของจุลินทรีย์ และรอการวิเคราะห์ภายหลัง เมื่อทำการวิเคราะห์ นำออกจากตู้แช่แข็งปล่อยให้ละลาย ทำการกรองเอาของแข็งที่เหลือจากการย่อย นำไปอบที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 ชั่วโมง เพื่อนำค่าวัตถุแห้งที่เหลือจากการย่อยไปทำการคำนวณ ค่าการย่อยได้ของวัตถุดิบในหลอดทดลอง (in vitro dry matter digestibility, IVDMD) (สุภาพร, 2549) ดังสมการ

$$\text{IVDMD (\%)} = \frac{[\text{น้ำหนักวัตถุแห้งเริ่มต้น} - \text{น้ำหนักวัตถุแห้งที่เหลือหลังการบ่ม}]}{\text{น้ำหนักวัตถุแห้งเริ่มต้น}} \times 100$$

3.3.3.3 การวิเคราะห์กรดไขมันที่ระเหยได้ทั้งหมดและแอมโมเนีย-ไนโตรเจน

หลังการบ่มข้าวโม่งที่ 24 และ 48 แต่ละครั้ง ทำการสุมขุดย่อยในแต่ละสูตรอาหารทดลองออกมา สูตรอาหารทดลองละ 2 ขวด นำเข้าแช่เย็นทันที ที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียสเพื่อหยุดกิจกรรมของจุลินทรีย์ และรอการวิเคราะห์ภายหลัง เมื่อทำการวิเคราะห์ นำออกจากตู้แช่แข็งปล่อยให้ละลาย เสร็จแล้วทำการปั่นเหวี่ยงเก็บเฉพาะส่วนที่เป็นของเหลว เพื่อการวิเคราะห์กรดไขมันที่ระเหยได้ทั้งหมด ตามวิธีการของ Getachew et al. (2004) และแอมโมเนีย-ไนโตรเจน ด้วยวิธีการกลั่น ตามวิธีของ Bremner and Keeney (1965)

3.3.3.4 การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี

นำตัวอย่างของสูตรอาหารทดลองแต่ละสูตรไปบดผ่านตะแกรงขนาด 1 มิลลิเมตร เพื่อวิเคราะห์หาส่วนประกอบทางเคมีของโภชนาต่างๆ ได้แก่ วัตถุแห้ง (dry matter, DM), เถ้า (ash) โปรตีนหยาบ (crude protein, CP) และไขมัน (ether extract, EE) ตามวิธีของ AOAC (1985) วิเคราะห์หาองค์ประกอบทางเคมีของเยื่อใย ได้แก่ neutral detergent fiber (NDF) และเยื่อใย acid detergent fiber (ADF) ตามวิธีของ Goering and Van Soest (1970)

3.4 การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

นำข้อมูลที่ได้จากการ มาวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบ analysis of variance (ANOVA) ตามแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ ที่จัดสูตรอาหารผสมสำเร็จทดลองและวิเคราะห์ความแตกต่างระหว่างสูตรอาหารทดลองโดย Duncan's New Multiple Range Test ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ตามวิธีการของ Steel and Torrie (1980) และเปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างค่าเฉลี่ยของสูตรอาหารผสมสำเร็จทดลองโดยวิธี Orthogonal contrast โดยการใช้ Proc GLM ของ SAS (SAS, 1985)

3.5 สถานที่ในการวิจัย

3.5.1 หมวดโคนเนื้อ ภาควิชาสัตวศาสตร์ คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น

3.5.2 ห้องปฏิบัติการวิเคราะห์อาหารสัตว์เคี้ยวเอื้อง ภาควิชาสัตวศาสตร์ คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น

3.5.3 ศูนย์วิจัยและพัฒนาทรัพยากรอาหารสัตว์เขตร้อน คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น