

บทที่ 4

การประเมินการย่อยได้และพลังงานใช้ประโยชน์ได้ของทางในปลาล็มน้ำมันหมักร่วมกับ กาคน้ำตาลระดับต่างๆ โดยใช้เทคนิคผลผลิตแก๊ส

บทนำ

การนำทางในปลาล็มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ มาใช้เป็นแหล่งอาหาร หมายสำหรับเลี้ยงสัตว์คึ่งวัวอี่อง จำเป็นจะต้องทราบคุณค่าทางโภชนาะและการใช้ประโยชน์ได้ของโภชนาะของทางในปลาล็มน้ำมันหมัก ซึ่งการใช้เทคนิคผลผลิตแก๊ส เป็นวิธีการหนึ่งที่สามารถประเมินคุณค่าทางโภชนาะและอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ของอาหารสัตว์คึ่งวัวอี่อง อีกทั้งยังสามารถนำค่าปริมาณแก๊สที่ได้จากการทดลองมาคำนวณค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของอาหาร ซึ่งเป็นค่าพลังงานที่สัตว์นำไปใช้เพื่อการดำรงชีพและสร้างผลผลิต (ศรีสกุล, 2539)

วัตถุประสงค์

- เพื่อศึกษาจลคลาสตร์การผลิตแก๊สของทางในปลาล็มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์
- เพื่อประเมินพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ และอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ของทางในปลาล็มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์

การทดลองที่ 1: การประเมินการย่อยได้และพลังงานใช้ประโยชน์ได้ของทางในปลาบ้น้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊สโดยใช้น้ำรูเมนของแพะ

วัสดุ อุปกรณ์ และวิธีการทดลอง

สัตว์ทดลอง วัสดุ และอุปกรณ์

1. แพะลูกผสมพื้นเมืองไทย-แองโกลนูเบียน 50 เปอร์เซ็นต์ เพศผู้ อายุ 2.7-2.8 ปี น้ำหนักเฉลี่ย 36.5 ± 0.6 กิโลกรัม จำนวน 4 ตัว
2. อุปกรณ์สำหรับเก็บตัวอย่างของเหลวจากกระเพาะรูเมน ได้แก่ ถุงพลาสติกใส่กระติกน้ำ ผ้าขาวบางสำหรับรองของเหลวจากกระเพาะรูเมน บิกเกอร์ เทอร์โนมิเตอร์ stomach tube, vacuum pump และ pH electrode
3. อุปกรณ์สำหรับการทดลอง ได้แก่ ขวดวัคซีนขนาด 50 มิลลิลิตร จุกยาง ยาง อัลูมิเนียมฟอลอยด์ กระบอกน้ำดယาแก้วขนาด 50 มิลลิลิตร กระบอกน้ำดယาพลาสติกขนาด 50 มิลลิลิตร เย็บน้ำดယาพลาสติกเบอร์ 18 สายยางพลาสติก เย็บน้ำดယาเหล็กเบอร์ 18 และ พาราฟิล์ม (parafilm)
4. ทางใบปลาบ้น้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์
5. สารเคมีที่ใช้ในการประเมินการย่อยได้ และพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของวัตถุคิบอาหารสัตว์โดยใช้เทคนิคผลผลิตแก๊สตามวิธีการของ Menke และ Steingass (1988) ได้แก่
 - 5.1 สารละลายน้ำแร่ธาตุหลัก (macromineral solution) ประกอบด้วย Na_2HPO_4 5.7 กรัม KH_2PO_4 6.2 กรัม และ MgSO_4 0.6 กรัม และเติมน้ำกลันให้มีปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร
 - 5.2 สารละลายน้ำแร่ธาตุรอง (micromineral solution) ประกอบด้วย $\text{CaCl}_2 \times 2\text{H}_2\text{O}$ 13.2 กรัม $\text{MnCl}_2 \times 4\text{H}_2\text{O}$ 10.0 กรัม $\text{CoCl}_2 \times 6\text{H}_2\text{O}$ 1.0 กรัม และ $\text{FeCl}_2 \times 6\text{H}_2\text{O}$ 0.8 กรัม และเติมน้ำกลันให้มีปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร
 - 5.3 สารละลายน้ำฟเฟอร์ (buffer solution) ประกอบด้วย NaHCO_3 35.0 กรัม และ $(\text{NH}_4)\text{HCO}_3$ 4.0 กรัม และเติมน้ำกลันให้มีปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร
 - 5.4 สารละลายน้ำรีชาชูริน (resazurin aqueous) ประกอบด้วย รีชาชูริน 100.0 มิลลิกรัม และเติมน้ำกลันให้มีปริมาตร 100 มิลลิลิตร
 - 5.5 สารละลายน้ำรับไอล์ออกซิเจน ประกอบด้วย น้ำกลัน 47.5 มิลลิลิตร NaOH ความเข้มข้น 1 M ปริมาตร 2.0 มิลลิลิตร และ $\text{Na}_2\text{S}_2 \times \text{H}_2\text{O}$ 336.0 มิลลิกรัม

วิธีการทดลอง

1. การเตรียมทางใบปาล์มน้ำมันหมัก ใช้ทางใบปาล์มน้ำมันที่ตัดออกระหว่างเก็บเกี่ยว ระหว่างปาล์มน้ำมัน จากต้นปาล์มน้ำมันที่มีอายุประมาณ 5 ปี ณ สถานีวิจัยและฝึกภาคสนามคลองหอยโข่ง คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ โดยทำการตัดส่วนก้านที่มีหนามอกนำมารับประทานด้วย เครื่องสับหมูเพื่อให้มีขนาดเล็กประมาณ 1-2 เซนติเมตร แล้วนำมาหมักร่วมกับกาบนาตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ในถังพลาสติกขนาด 50 ลิตร อัดให้แน่นและปิดฝ่าให้สนิท ใช้ระยะเวลาในการหมักประมาณ 1 เดือน

2. การเตรียมสัตว์ทดลอง ใช้แพะอุอกผสมพื้นเมืองไทย-แองโกลนูเบียน 50 เปอร์เซ็นต์ เพศผู้ อายุ 2.7-2.8 ปี และมีน้ำหนักเฉลี่ย 36.5 ± 0.6 กิโลกรัม จำนวน 4 ตัว มีสุขภาพสมบูรณ์ แข็งแรง และทำการกำจัดพยาธิภายในโดยใช้ยาถ่ายพยาธิไอเวอร์เมกติน (Ivermectin) ให้แพะได้รับ หมูเนเปิร์สตดแบบเติมที่ เสริมด้วยอาหารขั้นซึ่งประกอบด้วย ข้าวโพดบด กาภถั่วเหลือง และกาเกือใน เมล็ดปาล์มน้ำมัน เป็นองค์ประกอบพื้นฐานในปริมาณ 0.5 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักตัว

3. การวางแผนและวิธีการทดลอง ใช้แผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (Completely Randomized Design, CRD) โดยนิททางใบปาล์มน้ำมันหมัก 4 ชนิด เป็นปัจจัยในการทดลอง คือ (1) ทางใบปาล์มน้ำมันหมัก (2) ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบนาตาลที่ระดับ 2 เปอร์เซ็นต์ 3. ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบนาตาลที่ระดับ 4 เปอร์เซ็นต์ และ 4. ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบนาตาลที่ระดับ 6 เปอร์เซ็นต์ มีจำนวนชั้นในแต่ละปัจจัยการทดลองจำนวน 10 ชั้น

4. วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบนาตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ได้แก่ วิเคราะห์วัตถุแห้ง อินทรีย์วัตถุ โปรตีนรวม ไขมันรวม เยื่อใยรวม และถ้า ใช้วิธี Proximate analysis (AOAC, 1990) และการวิเคราะห์ผนังเซลล์ ลิกโนเซลลูโลส และลิกนิน ใช้วิธี Detergent method ที่ตัดแปลงจาก Goering และ Van Soest (1970)

5. การศึกษาจลดาศาสตร์การผลิตแก๊สเพื่อประเมินการย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมัน หมักตามวิธีการดัดแปลงจาก Menke และ Steingass (1988) โดยใช้ของเหลวจากกระเพาะรูเมน (rumen fluid) ของแพะทดลอง มีวิธีการดังนี้

5.1. เตรียมตัวอย่างทางใบปาล์มน้ำมันหมักที่ผ่านการอบแห้งที่อุณหภูมิ 65-70 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 72 ชั่วโมง และบดผ่านตะแกรงขนาด 1 มิลลิเมตร จำนวน 0.3 กรัม ใส่ขวดวัสดุชีนขนาด 50 มิลลิลิตร และปิดด้วยจุกยางให้สนิท

5.2. เตรียมสารละลายน้ำลายเทียนปริมาตร 1,009.32 มิลลิลิตร โดยการเติม น้ำกลั่น 480 มิลลิลิตร แร่ธาตุหลัก 240 มิลลิลิตร แร่ธาตุรอง 0.12 มิลลิลิตร สารละลายน้ำฟเฟอร์ 240 มิลลิลิตร และสารละลายน้ำชาชูริน 1.2 มิลลิลิตร ใส่ลงในขวดรูปชามพู่ (flask) ขนาด 2,000 มิลลิลิตร ที่ต่อท่อแก๊สカラบนไถออกไชด์ เพื่อไล่แก๊สออกซิเจนออกแล้วนำไปอุ่นที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส โดยใช้

เครื่องกวนคลื่นแม่เหล็ก (magnetic stirrer) กวนตลอดเวลา จากนั้นเติมสารละลายสำหรับไอล์แก๊ส ออกรชีเจน 48 มิลลิลิตร จนสารละลายน้ำลายเทียมเปลี่ยนจากสีน้ำเงินเป็นสีชมพู ซึ่งแสดงว่าสารละลายดังกล่าวอยู่ในสภาพไว้แก๊สออกซิเจน

5.3. เก็บตัวอย่างของเหลวจากกระเพาะรูเมนของแพะทดลองทั้ง 4 ตัว โดยเก็บตัวละ 250 มิลลิลิตร โดยใช้ stomach tube ร่วมกับ vacuum pump นำมาวัดค่าความเป็นกรด-ด่างทันที โดยใช้ pH electrode MP 125 LE 413 (Mettler Toleds AG.) นำของเหลวจากกระเพาะรูเมนของแพะทั้ง 4 ตัวมาผสมรวมกัน แซ่ในน้ำอุ่นที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส เพื่อให้อุณหภูมิของเหลวจากกระเพาะรูเมนคงที่ จากนั้นกรองผ่านฟ้าขาวบาง 1 ชั้น แล้วนำมาผสมกับสารละมน้ำลายเทียมในสัดส่วนของสารละลายน้ำลายเทียมต่อตัวอย่างของเหลวจากกระเพาะรูเมนเท่ากับ 2 : 1

5.4. ใช้ระบบออกนีดยาพลาสติกขนาด 50 มิลลิลิตร ดูดสารละลายผสมของน้ำลายเทียมและของเหลวจากกระเพาะรูเมนปริมาตร 30 มิลลิลิตร ใส่ในขวดวัสดุที่บรรจุตัวอย่างทางใบปาล์มน้ำมันหมัก แล้วนำไปอบเย็นให้หลอมที่ติดกับสายยางบรรจุแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ปักลงในขวดตัวอย่างเพื่อไอล์แก๊สออกซิเจนออกจากขาดด้วยตัวอย่าง จากนั้นนำเข้าไปในตู้อบที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส เพื่อทำการวัดปริมาณแก๊ส

5.5. วัดและจดบันทึกปริมาณของแก๊สที่เกิดขึ้น โดยใน 12 ชั่วโมงแรกของการบ่มบันทึกผลทุกๆ 1 ชั่วโมง หลังจากนั้นบันทึกผลทุกๆ 3 ชั่วโมง จนถึงชั่วโมงที่ 24 จากนั้นบันทึกผลทุกๆ 6 ชั่วโมง จนถึงชั่วโมงที่ 72 และสุดท้ายทำการบันทึกผลที่ชั่วโมงที่ 96 นำค่าผลผลิตแก๊สที่ได้มาหาค่าคงที่ a, b และ c โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป fit curve เพื่อขอรับจลดาสตร์ของการผลิตแก๊ส ตามแบบจำลองสมการของ Ørskov และ McDonald (1979) ดังนี้

$$y = a + b [(1 - \text{Exp}^{(-ct)})] \quad [1]$$

เมื่อ y = ผลผลิตแก๊สที่เกิดขึ้น ณ เวลา t

a = จุดตัดแกน y (บ่งบอกถึงความสามารถในการย่อยสลายองค์ประกอบที่สามารถละลายน้ำมีหน่วยเป็น มิลลิลิตร

b = ค่าปริมาตรแก๊ส จุดที่เส้นกราฟราบเรียน b เป็นค่าที่บ่งบอกถึงศักยภาพในการย่อยสลายของอาหาร มีหน่วยเป็น มิลลิลิตร

c = อัตราการเกิดแก๊ส

Exp = exponential

จากนั้นนำค่า a และ b ที่ได้จากสมการนี้ไปประเมินค่าศักยภาพในการผลิตแก๊ส (d) จากสมการ $d = |a| + b$ เมื่อนำมาใช้คำนวณ ค่า a อยู่ในรูป $|a|$ (ทรงศักดิ์ และคณะ, 2548)

หากวัตถุดิบมีค่า b สูง แสดงว่ามีส่วนที่มีศักยภาพในการย่อยสลายได้สูง เนื่องจากปริมาณแก๊สที่ผลิตได้มีความสัมพันธ์กับโดยตรงกับการย่อยสลายได้ของวัตถุดิบ (Menke *et al.*, 1979; Menke and Steingass, 1988)

ค่า c หมายถึงอัตราการผลิตแก๊สโดยเฉลี่ยตลอดระยะเวลาการหมัก มีหน่วยเป็นเปอร์เซ็นต์ต่อชั่วโมง

5.6. ประเมินค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ (Metabolizable energy, ME) ของทางในปาล์มน้ำมันหมักแต่ละทรีทเม้นต์ จากผลผลิตแก๊สที่ชั่วโมงที่ 24 ตามสมการทำนายค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของ Menke และคณะ (1979) ดังนี้

$$ME (\text{MJ/kg DM}) = 2.20 + (0.136 \times Gv) + (0.0057 \times \%CP) + (0.00029 \times \%EE) \quad [2]$$

โดย $Gv =$ ปริมาณแก๊สสุทธิที่เกิดขึ้นใน 24 ชั่วโมง (มิลลิลิตรต่อน้ำหนักทางในปาล์มน้ำมันหมักที่ใช้ทดลอง) คำนวณจากสมการดังนี้

$$Gv (\text{ml}) = \frac{(V24 - Vo - GPo) \times 200 \times [(Fh + Fc)/2]}{W} \quad [3]$$

| | | | |
|-------|-------|---|---|
| เมื่อ | Vo | = | ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นก่อนปั่น |
| | $V24$ | = | ปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้นที่ชั่วโมงที่ 24 |
| | GPo | = | ค่าเฉลี่ยของแก๊สที่เกิดขึ้นในหลอด blank ที่ชั่วโมงที่ 24 |
| | Fh | = | $44.16 / (GPh - GPo)$; roughage correction factor |
| | Fc | = | $62.6 / (GPC - GPo)$; concentrate correction factor |
| | GPh | = | ค่าคงที่ของอาหารห่านมีค่าเท่ากับ 47 |
| | GPC | = | ค่าคงที่ของอาหารข้าวมีค่าเท่ากับ 68 |
| | W | = | น้ำหนักตัวอย่างเป็นมิลลิกรัมวัตถุแห้ง |
| | CP | = | โปรตีนรวมของทางในปาล์มน้ำมันในแต่ละทรีทเม้นต์ (เปอร์เซ็นต์) |
| | EE | = | ไขมันรวมของทางในปาล์มน้ำมันในแต่ละทรีทเม้นต์ (เปอร์เซ็นต์) |

5.7. ประเมินเปอร์เซ็นต์อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ (digestible organic matter, DOM) ของทางในปาล์มน้ำมันหมักในแต่ละทรีทเม้นต์ ตามสมการของ Menke และคณะ (1979) ดังนี้

$$\text{DOM} (\%) = 14.88 + (0.889 \times \text{GV}) + (0.045 \times \% \text{CP}) + (0.065 \times \% \text{Ash}) \quad [4]$$

เมื่อ GV = ปริมาณแก๊สสุทธิที่เกิดขึ้นใน 24 ชั่วโมง (มิลลิลิตรต่อน้ำหนักทางไป-กลับน้ำมันหมักที่ใช้ทดลอง)

CP = โปรตีนรวมของทางไปกลับน้ำมันในแต่ละทริทเมนต์ (เปอร์เซ็นต์)

Ash = เถ้าของทางไปกลับน้ำมันในแต่ละทริทเมนต์ (เปอร์เซ็นต์)

6. การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ นำค่าจลศานตร์การผลิตแก๊ส เปอร์เซ็นต์อินทรีย์ต่อบาปได้ และพัฒนาที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางไปกลับน้ำมันหมักแต่ละทริทเมนต์ มาวิเคราะห์ความแปรปรวนตามแผนการทดลองแบบสุ่มนัญฐาน และเปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างค่าเฉลี่ย โดยวิธี Duncan's Multiple Range Test (Steel and Torrie, 1980)

การทดลองที่ 2: การประเมินการย่อยได้และพัฒนาที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางไปกลับน้ำมันหมักร่วมกับกาหน้าตากระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลิตแก๊สโดยใช้น้ำรูmenของโค

วัสดุ อุปกรณ์ และวิธีการทดลอง

สัตว์ทดลอง วัสดุ และอุปกรณ์

- ใช้โคพื้นเมือง เพศผู้ อายุ 2.7-2.8 ปี น้ำหนักเฉลี่ย 280 ± 5 กิโลกรัม จำนวน 4 ตัว
- อุปกรณ์สำหรับเก็บตัวอย่างของเหลวจากกระเพาะรูmen เป็นอุปกรณ์ชนิดเดียวกับที่ระบุไว้ใน ข้อ 2 ของการทดลองที่ 1 หัวข้อสัตว์ทดลอง วัสดุ และอุปกรณ์
- อุปกรณ์สำหรับการทดลอง เป็นอุปกรณ์ชนิดเดียวกับที่ระบุไว้ใน ข้อ 3 ของการทดลองที่ 1 หัวข้อสัตว์ทดลอง วัสดุ และอุปกรณ์
- ทางไปกลับน้ำมันหมักร่วมกับกาหน้าตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์
- สารเคมีที่ใช้ในการประเมินการย่อยได้ และพัฒนาที่ใช้ประโยชน์ได้ของวัตถุคืออาหารสัตว์โดยใช้เทคนิคผลิตแก๊สตามวิธีการของ Menke และ Steingass (1988) ดังรายละเอียดที่แสดงไว้ใน เป็นอุปกรณ์ชนิดเดียวกับที่ระบุไว้ใน ข้อ 5 ของการทดลองที่ 1 หัวข้อสัตว์ทดลอง วัสดุ และอุปกรณ์

วิธีการทดลอง

1. การเตรียมทางใบปาล์มน้ำมันหมัก ใช้ทางใบปาล์มน้ำมันที่ตัดออกระหว่างเก็บเกี่ยว ทະลายปาล์มน้ำมัน จากต้นปาล์มน้ำมันที่มีอายุประมาณ 5 ปี ณ สถานีวิจัยและฝึกภาคสนามคลองหอยโข่ง คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสังขละกานครินทร์ สำหรับวิธีการเตรียมและการหมักทางใบปาล์มน้ำมัน เป็นวิธีการเดียวกันที่ระบุไว้ในข้อ 1 ของการทดลองที่ 1 หัวข้อวิธีการทดลอง

2. การเตรียมสัตว์ทดลอง ใช้โคพื้นเมืองที่ได้รับการฝังห่ออาหารถาวรที่กระเพาะรูเมน (rumen fitulated animal) เพศผู้ อายุ 2.7-2.8 ปี และมีน้ำหนักเฉลี่ย 280 ± 5 กิโลกรัม จำนวน 4 ตัว มีสุขภาพสมบูรณ์ แข็งแรง โคงดลงทุกตัวถูกเลี้ยงในคอกอังชิงเดียว ในช่วงปรับสัตว์ก่อนเข้าการทดลองโคงดลงทุกตัวได้รับการฉีดวัคซีนเพื่อป้องกันโรคติดต่อที่สำคัญได้แก่ วัคซีนโรคอบวน และโรคป่ากเหาเปื่อย ถ่ายพยาธิภายในโดยใช้ยาถ่ายพยาธิอัลเบนดาโซล (albendazole) อัตราการใช้ยา 1 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัว 10 กิโลกรัม โดยการกรอกให้กินทางปาก และฉีดวิตามินเอ วิตามินดี และวิตามินอี อัตรา 2 มิลลิลิตรต่อน้ำหนักตัว 100 กิโลกรัม ให้โคพื้นเมืองได้รับหญ้าพลีแคททูลั่นแห้งแบบเต้มที่ เสริมด้วยอาหารขันซึ่งประกอบด้วย ข้าวโพดบด กากถั่วเหลือง และกาเกเนื้อในเมล็ดปาล์มน้ำมัน เป็นองค์ประกอบพื้นฐานในปริมาณ 0.5 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักตัว

3. วางแผนและวิธีการทดลอง ใช้แผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (Completely Randomized Design, CRD) โดยมีทางใบปาล์มน้ำมันหมัก 4 แบบ เป็นปัจจัยในการทดลอง คือ (1) ทางใบปาล์มน้ำมันหมักไม่เสริมกากน้ำตาล (2) ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลที่ระดับ 2 เปอร์เซ็นต์ (3) ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลที่ระดับ 4 เปอร์เซ็นต์ และ (4) ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลที่ระดับ 6 เปอร์เซ็นต์ มีจำนวนช้าในแต่ละปัจจัยการทดลองจำนวน 6 ช้า

4. วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ได้แก่ วิเคราะห์วัตถุแห้ง อินทรีย์วัตถุ โปรตีนรวม ไขมันรวม เชื่อไหรวม และเดา ใช้วิธี Proximate analysis (AOAC, 1990) และการวิเคราะห์ผนังเซลล์ ลิกโนเซลลูโลส และลิกนิน ใช้วิธี Detergent method ของ Goering และ Van Soest (1970)

5. การศึกษาจลดาสตอร์การผลิตแก๊สเพื่อประเมินการย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักตามวิธีการคัดแปลงจาก Menke และ Steingass (1988) โดยใช้ของเหลวจากกระเพาะรูเมน (rumen fluid) ของโคงดลง มีวิธีการดังรายละเอียดที่ระบุไว้ใน ข้อ 5 ของการทดลองที่ 1 หัวข้อวิธีการทดลอง

6. การวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ นำค่าจลดาสตอร์การผลิตแก๊ส เปอร์เซ็นต์อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ และพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักแต่ละทřีบเมนต์ มาวิเคราะห์ความแปรปรวนตามแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ และเปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างค่าเฉลี่ย โดยวิธี Duncan's Multiple Range Test (Steel and Torrie, 1980)

ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง

การทดลองที่ 1: การประเมินการย่อยได้และพัฒนาใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊สโดยใช้น้ำรูเมนของแพะ

องค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมัก

ตารางที่ 8 แสดงองค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ พบว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ มีองค์ประกอบทางเคมีไอกลีคีบิงกัน คือ ประกอบด้วยวัตถุแห้ง 92.08-92.33 เปอร์เซ็นต์ และเมื่อคิดองค์ประกอบทางเคมีบนฐานวัตถุแห้ง พบว่า ประกอบด้วยอินทรีย์วัตถุ 89.18-90.38 เปอร์เซ็นต์ โปรตีนรวม 7.86-7.93 เปอร์เซ็นต์ ในนั้นรวม 2.48-2.97 เปอร์เซ็นต์ เถ้า 9.62-10.82 เปอร์เซ็นต์ เช่น 40.59-44.46 เปอร์เซ็นต์ พนังเซลล์ 62.56-66.99 เปอร์เซ็นต์ ลิกโนเซลลูโลส 52.49-55.56 เปอร์เซ็นต์ ลิกนิน 24.13-26.35 เปอร์เซ็นต์ เอมิเซลลูโลส 10.07-11.43 เปอร์เซ็นต์ และเซลลูโลส 26.14-30.58 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งมีค่าไอกลีคีบิงกันการศึกษาของ ประดิษฐ์ และคณะ (2551) ที่รายงานว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมัก และทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาล 2 เปอร์เซ็นต์ มีโปรตีนรวม 7.25 และ 7.32 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ในนั้น 3.85 และ 2.46 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ เถ้า 8.18 และ 8.60 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ พนังเซลล์ 59.23 และ 61.16 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ และ ลิกโนเซลลูโลส 49.12 และ 50.60 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ในขณะที่ ขวัญดาว และคณะ (2549) รายงานว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมัก และทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาล 6 เปอร์เซ็นต์ มี โปรตีนรวม 5.46 และ 6.15 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ในนั้นรวม 3.03 และ 2.76 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ เถ้า 12.29 และ 11.07 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ พนังเซลล์ 60.65 และ 59.87 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ลิกโนเซลลูโลส 53.71 และ 55.23 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ และ ลิกนิน 44.92 และ 49.05 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ซึ่งความแตกต่างขององค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมัก ในแต่ละการศึกษา ขึ้นอยู่กับพันธุ์และอายุของปาล์มน้ำมัน ความอุดมสมบูรณ์ของดิน และการจัดการใส่ปุ๋ย เป็นต้น (ธีระ และคณะ, 2545)

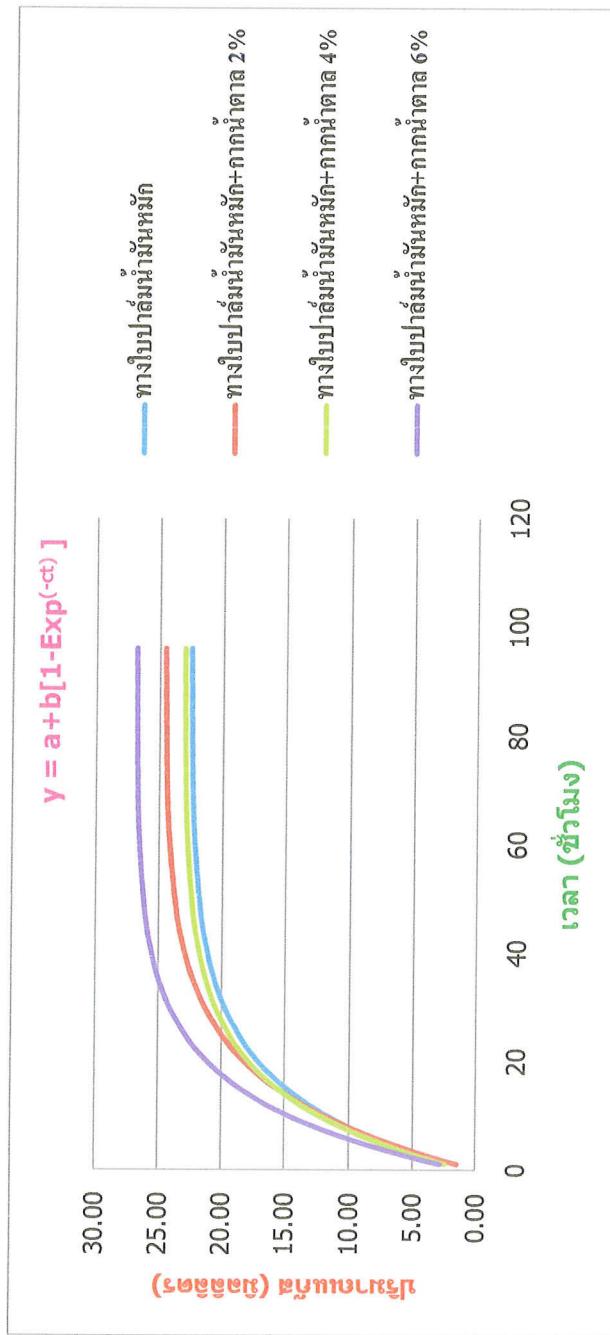
ตารางที่ 8 องค์ประกอบทางเคมี (เปอร์เซ็นต์บนฐานวัตถุแห้ง) ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับ
กาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ

| องค์ประกอบทางเคมี | ระดับกาคน้ำตาล (เปอร์เซ็นต์) | | | |
|---------------------------|------------------------------|-------|-------|-------|
| | 0 | 2 | 4 | 6 |
| วัตถุแห้ง (สด) | 38.58 | 39.40 | 39.57 | 39.36 |
| วัตถุแห้ง | 92.20 | 92.16 | 92.08 | 92.33 |
| อินทรีย์วัตถุ | 89.27 | 90.38 | 90.25 | 89.18 |
| โปรตีนรวม | 7.86 | 7.88 | 7.93 | 7.92 |
| ไขมันรวม | 2.97 | 2.55 | 2.48 | 2.77 |
| เต้า | 10.73 | 9.62 | 9.75 | 10.82 |
| เยื่อใยรวม | 43.31 | 44.46 | 41.76 | 40.59 |
| ผนังเซลล์ | 66.99 | 65.42 | 64.18 | 62.56 |
| ลิกโนเซลลูโลส | 55.56 | 54.71 | 53.74 | 52.49 |
| ลิกนิน | 25.51 | 24.13 | 26.35 | 26.35 |
| เอมิเซลลูโลส ¹ | 11.43 | 10.71 | 10.45 | 10.07 |
| เซลลูโลส ² | 30.04 | 30.58 | 27.38 | 26.14 |

¹เอมิเซลลูโลส = ผนังเซลล์-ลิกโนเซลลูโลส; ²เซลลูโลส = ลิกโนเซลลูโลส-ลิกนิน

ผลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ

เมื่อพิจารณาถึงปริมาณแก๊สสะสมที่ผลิตได้ (y) ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ (ภาพที่ 7) พบว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 6 เปอร์เซ็นต์ มีปริมาณแก๊สสะสมที่ผลิตได้สูงที่สุด รองลงมา คือ ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 2 เปอร์เซ็นต์ ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 4 เปอร์เซ็นต์ และทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ในขณะที่ ค่าจลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) (ตารางที่ 9) โดยอาหารทั้งสี่ระดับมีค่า a เท่ากับ 1.02, -0.15, 0.87 และ 0.91 มิลลิลิตร ตามลำดับ มีค่า b เท่ากับ 21.55, 24.78, 22.23 และ 25.97 มิลลิลิตร ตามลำดับ มีค่า c เท่ากับ 0.07, 0.07, 0.07 และ 0.08 เปอร์เซ็นต์ต่อชั่วโมง ตามลำดับ และมีค่า d เท่ากับ 22.57, 25.34, 23.35 และ 27.32 มิลลิลิตร ตามลำดับ ซึ่งการที่จลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลทั้งสี่ระดับ มีค่าไม่แตกต่างกัน อาจเนื่องมาจากทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลทั้ง 4 ระดับ มีองค์ประกอบทางเคมี



ภาพที่ 7 บริษัทแห่งหนึ่งต้องการตัดต่อตัวอย่าง 0.3 กรัม ของทางโรงไฟฟ้าในกรณีที่ต้องการ y = a+b [1-Exp^(-ct)] ที่เกิดขึ้นต่อวัน 96 ชั่วโมง

ใกล้เคียงกัน อบ่า่งไรก์ตาม ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 6 เปอร์เซ็นต์ มีแนวโน้มของศักยภาพในการย่อยสลายและศักยภาพในการผลิตแก๊สสูงที่สุด

ตารางที่ 9 ค่าคงที่ของคุณลักษณะการผลิตแก๊ส ปริมาณผลผลิตแก๊ส (มิลลิลิตร) พลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ (เมกะจูลต่อกรัมวัตถุแห้ง) และอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ ที่ใช้น้ำรูเมนของแพะศึกษา

| บัญชี้ที่ศึกษา | ระดับกาคน้ำตาล (เปอร์เซ็นต์) | | | | SEM |
|--|------------------------------|-------|-------|-------|-------|
| | 0 | 2 | 4 | 6 | |
| ลักษณะรูปแบบการผลิตแก๊ส^{1/} | | | | | |
| a | 1.02 | -0.15 | 0.87 | 0.91 | 0.578 |
| b | 21.55 | 24.78 | 22.23 | 25.97 | 1.530 |
| c | 0.07 | 0.07 | 0.07 | 0.08 | 0.005 |
| d | 22.57 | 25.34 | 23.35 | 27.32 | 1.670 |
| ปริมาณผลผลิตแก๊ส (มิลลิลิตร)^{2/} | | | | | |
| 24 ชั่วโมง | 18.42 | 19.76 | 19.19 | 22.66 | 1.449 |
| 48 ชั่วโมง | 21.74 | 23.66 | 22.37 | 26.16 | 1.641 |
| 96 ชั่วโมง | 22.54 | 24.59 | 23.07 | 26.85 | 1.690 |
| พลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ (เมกะจูลต่อกรัมวัตถุแห้ง) ^{3/} | 4.75 | 4.93 | 4.86 | 5.33 | 0.200 |
| อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ (เปอร์เซ็นต์) ^{4/} | 32.30 | 33.42 | 32.93 | 36.08 | 1.289 |

1/ a = จุดตัดแกน y (มล.), b = ค่าปริมาณแก๊ส ณ จุดที่เส้นกราฟราบเรียบ (asymptote) (มล.), c = ค่าอัตราการผลิตแก๊ส (%/ชั่วโมง), d = |a|+b; 2/ 24 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่เวลา 24 ชั่วโมง, 48 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่ 48 ชั่วโมง, 96 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่ 96 ชั่วโมง; 3/ คำนวณจากสมการทำนายโดยอาศัยตัวแปรปริมาณแก๊สที่ที่ 24 ชั่วโมง (Gv, มล./0.3 กรัมอาหาร) ค่าโปรตีนเยานของวัตถุคิน (CP, %) โดย ME (เมกะจูล/กг. วัตถุแห้ง) = $2.20 + (0.136 \times Gv) + (0.0057 \times \%CP) + (0.00029 \times \%EE)$ (Menke et al., 1997) โดย ค่า CP ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักสูตรที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่าเท่ากับ 7.86, 7.88, 7.93 และ 7.92 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ; 4/ DOM (%) = $14.88 + (0.889 \times Gv) + (0.045 \times \%CP) + (0.065 \times \%Ash)$

เมื่อพิจารณาปริมาณแก๊สสะสมที่เกิดขึ้นจากการหมักทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ในชั่วโมงที่ 24, 48 และ 96 ชั่วโมง (ตารางที่ 9) พบว่า ปริมาณแก๊สสะสมในชั่วโมงที่ 24, 48 และ 96 ชั่วโมง ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลทั้งสี่ระดับ มีค่าไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการย่อยสลายขององค์ประกอบที่สามารถละลายนำไปได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักทั้งสี่ระดับไม่แตกต่างกัน จึงส่งผลทำให้ปริมาณผลผลิตแก๊สไม่แตกต่างกันด้วย เนื่องจากปริมาณแก๊สที่ผลิตได้มีความสัมพันธ์โดยตรงกับการย่อยสลายได้ขององค์ประกอบที่สามารถละลายนำไปได้ (Menke et al., 1979; Menke and Steingass, 1988) โดยปริมาณแก๊ส

สะสมที่ชั่วโมงที่ 24 ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีค่าเท่ากับ 18.42, 19.76, 19.19 และ 22.66 มิลลิลิตร ตามลำดับ ปริมาณแก๊สสะสมในชั่วโมงที่ 48 มีค่าเท่ากับ 21.74, 23.66, 22.37 และ 26.16 มิลลิลิตร ตามลำดับ และปริมาณแก๊สสะสมในชั่วโมงที่ 96 มีค่าเท่ากับ 23.54, 24.59, 23.07 และ 26.85 มิลลิลิตร ตามลำดับ ทั้งนี้ปริมาณแก๊สสะสมที่ชั่วโมงที่ 24 มีความสัมพันธ์กับค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของวัตถุคินอาหารสัตว์ ซึ่งสามารถใช้ปริมาณแก๊สสะสมที่ชั่วโมงที่ 24 เพื่อคำนวณค่าของพลังงานใช้ประโยชน์ได้ของวัตถุคินอาหารสัตว์ได้ (*Menke et al., 1979*)

ค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับต่างๆ

พลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับต่างๆ ที่ประเมินจากผลผลิตแก๊สที่ชั่วโมงที่ 24 (ตารางที่ 9) พบร่วมกับทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าเท่ากับ 4.73, 4.94, 4.81 และ 5.22 เมกะจูลต่อตันโลกรัมวัตถุแห้ง ตามลำดับ ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากการปริมาณผลผลิตแก๊สที่ชั่วโมงที่ 24 ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักทั้ง 4 สูตร มีค่าใกล้เคียงกัน ซึ่ง *Menke* และ *comte* (1979) รายงานว่า ปริมาณผลผลิตแก๊สที่ชั่วโมงที่ 24 มีความสัมพันธ์กับค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของวัตถุคินอาหารสัตว์ ซึ่งพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับต่างๆ ในการศึกษาครั้งนี้มีค่าใกล้เคียงกับการศึกษาของ *Wan Zahari* และ *Alimon* (2004) ที่รายงานว่า ทางใบปาล์มน้ำมันสดมีค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ 4.9 เมกะจูลต่อตันโลกรัมวัตถุแห้ง

อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับต่างๆ

อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับต่างๆ (ตารางที่ 9) พบร่วมกับทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกากร้าตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าเท่ากับ 32.30, 33.42, 32.93 และ 36.08 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ซึ่งค่าอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้เป็นค่าที่บ่งบอกถึงสารอินทรีย์ (เช่น โปรตีนรวม เยื่อใยรวม หรือไขมันรวม เป็นต้น) ที่ย่อยได้ในอาหาร (บุญล้อ, 2541) โดยหากมีค่าสูงแสดงว่าอาหารมีอินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้สูง

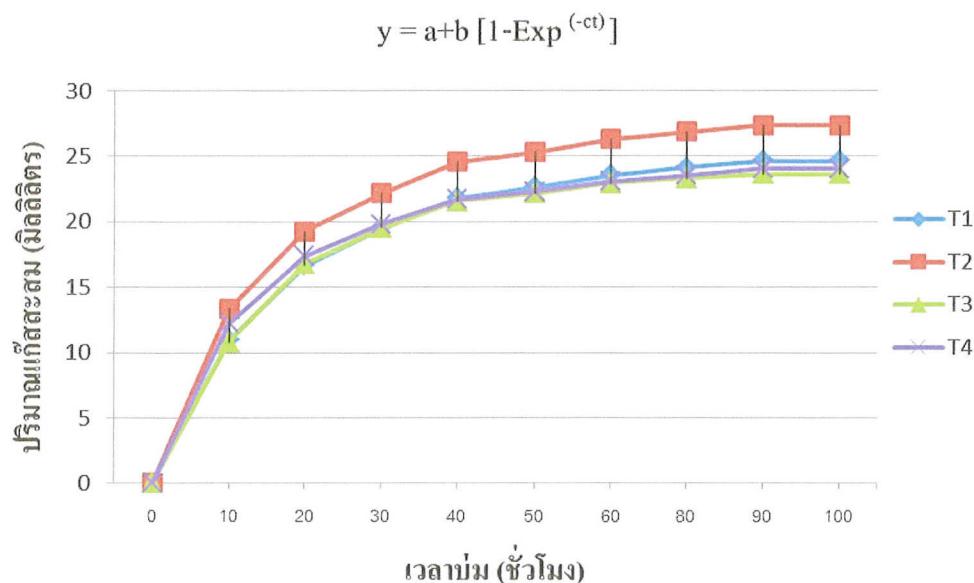
การทดลองที่ 2: การประเมินการย่อยได้และพลังงานใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊สโดยใช้น้ำรูเมนของโโค

องค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมัก

องค์ประกอบทางเคมีของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ดังแสดงในตารางที่ 10 โดยทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ มีองค์ประกอบทางเคมีใกล้เคียงกัน คือ ประกอบด้วยวัตถุแห้ง 92.08-92.33 เปอร์เซ็นต์ และเมื่อคำนวณองค์ประกอบทางเคมีบนฐานวัตถุแห้ง พบว่า ประกอบด้วยอินทรีย์วัตถุ 89.18-90.38 เปอร์เซ็นต์ โปรตีนรวม 7.86-7.93 เปอร์เซ็นต์ ในมันรวม 2.48-2.97 เปอร์เซ็นต์ เหล้า 9.62-10.82 เปอร์เซ็นต์ เชื้อไบรอน 40.59-44.46 เปอร์เซ็นต์ พนังเซลล์ 62.56-66.99 เปอร์เซ็นต์ ลิกโนเซลลูโลส 52.49-55.56 เปอร์เซ็นต์ ลิกนิน 24.13-26.35 เปอร์เซ็นต์ เอมิเซลลูโลส 10.07-11.43 เปอร์เซ็นต์ และเซลลูโลส 26.14-30.58 เปอร์เซ็นต์

ผลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ

ปริมาณแก๊สสะสมที่ผลิตได้ (y) ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับต่างๆ ซึ่ง ประเมินจากสมการ $y = a + b [1 - \text{Exp}^{(-cx)}]$ (ภาพที่ 8) พบว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 2 เปอร์เซ็นต์ มีปริมาณแก๊สสะสมที่ผลิตได้สูงที่สุด รองลงมาคือทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 0 เปอร์เซ็นต์ ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 6 เปอร์เซ็นต์ และทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาคน้ำตาลที่ระดับ 4 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ



ภาพที่ 8 ปริมาณแก๊สสะสมที่ผลิตได้ (มิลลิลิตรต่อตัวอย่าง 0.3 กรัม ของทางใบปาล์มน้ำมันหมัก) ที่ประเมินจากสมการ $y = a+b [1-\text{Exp}^{(-ct)}]$ ที่เกิดขึ้นตลอด 96 ชั่วโมง

สำหรับจลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมัก (ตารางที่ 10) พบว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักทั้ง 4 สูตร ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยทางใบปาล์มน้ำมันหมักสูตรที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่า a เท่ากับ 3.29, 4.28, 3.09 และ 3.74 มิลลิลิตร ตามลำดับ ค่า b เท่ากับ 25.31, 23.39, 22.85 และ 21.95 มิลลิลิตร ตามลำดับ ค่า c มีค่าเท่ากับ 0.05, 0.05, 0.06 และ 0.05 เปอร์เซ็นต์ต่อชั่วโมง ตามลำดับ และค่า d มีค่าเท่ากับ 28.61, 27.66, 26.12 และ 25.69 มิลลิลิตร ตามลำดับ ซึ่งผลนี้สอดคล้องกับการทดลองที่ 1 ที่ศึกษาโดยใช้ของเหลวจากกระบวนการเพาะลูกผสมพื้นเมืองไทย-มองโกลนูเบียน 50 เปอร์เซ็นต์ และพบว่า จลศาสตร์การผลิตแก๊สของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบไผ่ตากที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$)

สำหรับปริมาณแก๊สสะสมที่เกิดขึ้นจากการหมักในชั่วโมงที่ 24, 48 และ 96 พบว่า ปริมาณแก๊สสะสมในชั่วโมงต่างๆ ไม่มีความแตกต่างกัน ($P>0.05$) โดยทางใบปาล์มน้ำมันหมักสูตรที่ 2 มีปริมาณแก๊สสะสมในชั่วโมงที่ 24 สูงสุด รองลงมา คือ สูตรที่ 4, 3 และ 1 ตามลำดับ นอกจากนั้นปริมาณแก๊สสะสมชั่วโมงที่ 48 และ 96 มีรูปแบบและทิศทางเช่นเดียวกันในชั่วโมงที่ 24

ตารางที่ 10 คุณลักษณะการผลิตแก๊ส ปริมาณแก๊สที่สะสม และค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาหน้าตาลที่ระดับต่าง ๆ

| ปัจจัยที่ศึกษา | ระดับกาหน้าตาล (เปอร์เซ็นต์) (%) | | | | |
|---|----------------------------------|-------|-------|-------|-------|
| | 0 | 2 | 4 | 6 | SEM |
| ถักยนต์รูปแบบการผลิตแก๊ส^{1/} | | | | | |
| a | 3.29 | 4.28 | 3.09 | 3.74 | 0.587 |
| b | 25.31 | 23.39 | 22.85 | 21.95 | 2.028 |
| c | 0.05 | 0.05 | 0.06 | 0.05 | 0.005 |
| d | 28.61 | 27.66 | 26.12 | 25.69 | 2.091 |
| ปริมาณผลิตแก๊ส (มลลิลิตร/0.3 กรัม)^{2/} | | | | | |
| 24 ชั่วโมง | 17.78 | 20.38 | 17.84 | 18.33 | 2.585 |
| 48 ชั่วโมง | 22.6 | 25.3 | 22.18 | 22.29 | 2.973 |
| 96 ชั่วโมง | 24.63 | 27.36 | 23.63 | 24.06 | 2.916 |
| พลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ (เมกะจูล/กก.วัตถุแห้ง) ^{3/} | 4.67 | 5.02 | 4.67 | 4.74 | 0.057 |
| อินทรีย์วัตถุที่ย่อยได้ (เปอร์เซ็นต์) ^{4/} | 31.74 | 33.98 | 31.73 | 32.24 | 1.320 |

1/ a = จุดตัดแกน y (มล.), b = ค่าปริมาณแก๊ส ณ จุดที่เส้นกราฟราบเรียบ (asymptote) (มล.), c = ค่าอัตราการผลิตแก๊ส (%/ชั่วโมง), d = $|a|+b$; 2/ 24 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่เวลา 24 ชั่วโมง, 48 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่ 48 ชั่วโมง, 96 h = ปริมาณแก๊สสะสมที่ 96 ชั่วโมง; 3/ คำนวณจากสมการทำนาย โดยอาศัยตัวแปรปริมาณแก๊สที่ 24 ชั่วโมง (Gv, มล./0.3 กรัม อาหาร) ค่าโปรตีนhydrabond ของวัตถุคุณภาพ (CP,%) โดย ME (เมกะจูล/กก. วัตถุแห้ง) = $2.20 + (0.136 \times Gv) + (0.0057 \times \%CP) + (0.00029 \times \%EE)$ (Menke et al., 1997) โดย ค่า CP ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักสูตรที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่าเท่ากับ 7.86, 7.88, 7.93 และ 7.92 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ; 4/ DOM (%) = $14.88 + (0.889 \times Gv) + (0.045 \times \%CP) + (0.065 \times \%Ash)$

ค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาหน้าตาลที่ระดับต่างๆ

เมื่อพิจารณาผลการประเมินค่าพลังงานที่ใช้ประโยชน์ได้ จากผลผลิตแก๊สชั่วโมงที่ 24 พ布ว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักทั้ง 4 ทรีทเมนต์ มีค่าพลังงานใช้ประโยชน์ได้ (4.67, 5.02, 4.67 และ 4.74 เมกะจูลต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง ตามลำดับ ไม่แตกต่างกัน ($P>0.05$) และมีค่าไกล์เที่ยงกับค่า พลังงานใช้ประโยชน์ได้ ที่รายงานโดย Abu Hassan และคณะ (1994) (5.65 เมกะจูลต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง) Wan Zahari และ Alimon (2003) (4.90 เมกะจูลต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง) และ Mohd Sukri (2003) (4.90 เมกะจูลต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง) และสอดคล้องกับผลการศึกษาโดยใช้น้ำรูmenของเพะในการทดลองที่ 1 ที่พบว่า

ผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าเท่ากับ 4.73, 4.94, 4.81 และ 5.22 เมกะจูลต่อกรัมวัตถุแห้ง ตามลำดับ

อินทรีย้วัตถุที่ย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับต่างๆ

อินทรีย้วัตถุที่ย่อยได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับต่างๆ (ตารางที่ 10) พบว่าทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีอินทรีย้วัตถุที่ย่อยได้ไม่แตกต่าง กันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าอยู่ในช่วง 31.73 ถึง 33.98 เปอร์เซ็นต์

สรุป

จากผลการประเมินการย่อยได้และผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊ส โดยใช้น้ำร้อนของแพลตฟอร์มพื้นเมืองไทย-แองโกลนูเบียน 50 เปอร์เซ็นต์ และของโคลัฟ์ฟ์เมือง มีข้อสรุปว่า ทางใบปาล์มน้ำมันที่หมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีค่าจอกศาสตร์การผลิตแก๊สไม่แตกต่างกัน ($P>0.05$) ทั้งนี้จากผลการประเมินการย่อยได้และผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันที่หมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊ส โดยใช้น้ำร้อนของแพลตฟอร์ม แสดงให้เห็นว่า ทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีค่าผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ อยู่ในช่วง 4.75-5.33 เมกะจูลต่อกรัมวัตถุแห้ง และมีค่าอินทรีย้วัตถุที่ย่อยได้ อยู่ในช่วง 32.30-36.08 เปอร์เซ็นต์ สำหรับผลการประเมินการย่อยได้และผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ของทางใบปาล์มน้ำมันที่หมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลระดับต่างๆ ด้วยเทคนิคผลผลิตแก๊ส โดยใช้น้ำร้อนของโคลัฟ์ฟ์เมือง พบว่าทางใบปาล์มน้ำมันหมักร่วมกับกาบก้าน้ำตาลที่ระดับ 0, 2, 4 และ 6 เปอร์เซ็นต์ มีค่าผลลัพธ์ที่ใช้ประโยชน์ได้ อยู่ในช่วง 4.67-5.02 เมกะจูลต่อกรัมวัตถุแห้ง และมีค่าอินทรีย้วัตถุที่ย่อยได้ อยู่ในช่วง 31.73 ถึง 33.98 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ