



T100455

ปัญหาพิเศษปริญญาตรี

ปี ๒๕๒๔

ภาควิชา เทคโนโลยีการผลิตพืช

เรื่อง

การผลิตปุ๋ยหมัก โดยใช้ เชื้อจุลินทรีย์ ร่วมกับสารเร่งบางประเภท

THE USE OF MICROORGANISM AND STARTER IN COMPOST'S PRODUCTION

โดย

นายสุพจน์ แสงประทุม

อ. สุนทร พูนพิพัฒน์ ประธานกรรมการอาจารย์ที่ปรึกษา
อ. ธีรยุทธ ฉ่ำดี กรรมการ

ภาควิชารับรองแล้ว

นพ.
ศ ๘๖๖ ก
๒๕๒๔
ค. ๑

สาขา.....
เลขที่..... T100455
วันเดือนปี 18 JUN 2009

(นางศรีประไพ ชื่นศรี)

หัวหน้าภาควิชา เทคโนโลยีการผลิตพืช

นพ.
ศ ๘๒๖ ก
๒๕๒๔
ค. ๒

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การผลิตปุ๋ยหมักโดยใช้เชื้อจุลินทรีย์ร่วมกับสารเร่งบางประเภท

(The use of microorganism and starter in compost's production)

ฉบับคัดย่อ

(Abstract)

วัตถุประสงค์ในการผลิตปุ๋ยหมักโดยใช้เชื้อจุลินทรีย์ร่วมกับสารเร่งบางประเภทเพื่อประโยชน์ทางการเกษตร นั้น คือ ผลิตปุ๋ยหมักให้ได้คุณภาพดี มีปริมาณธาตุอาหารสูง และใช้เวลาในการผลิตระยะสั้น โดยใช้วัสดุที่เป็นเศษเหลือทางการเกษตร ใบไม้ วัชพืชในไร่นาของเกษตรกร และมูลสัตว์ ให้เกิดประโยชน์อย่างเต็มที่ จากผลการทดลอง ปรากฏว่า การใช้จุลินทรีย์ พลังไทย 1 ร่วมกับสารเร่งประเภทมูลโคและมูลไก่ สามารถผลิตปุ๋ยหมักนำไปใช้ได้ภายในเวลา 15 วัน และเป็นปุ๋ยที่มีคุณค่าทางธาตุอาหารพืชสูง และในการศึกษาทดลอง พบว่า อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก อุณหภูมิภายนอก มีความสัมพันธ์กันตลอดเวลา และมีความสัมพันธ์เกี่ยวข้องถึงการทำงานของจุลินทรีย์ภายในกองปุ๋ยหมัก ในการย่อยสลาย เศษพืชและวัชพืชต่างๆ อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก เริ่มสูงขึ้นในระยะแรก และจะสูงสุดในระยะวันที่ 4-9 ของการหมัก หลังจากนั้น อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักค่อยๆ ลดลง จนมีอุณหภูมิประมาณ 40-45 องศาเซลเซียส จึงนำปุ๋ยหมักไปวิเคราะห์ธาตุอาหารแต่ละชนิดของปุ๋ยหมัก เมื่ออายุ 15 วัน จากผลการวิเคราะห์ ปรากฏว่า ปุ๋ยหมักที่ผลิตได้นอกจากใช้ระยะเวลาในการผลิตระยะสั้นแล้ว ยังมีปริมาณธาตุอาหารพืช สูงมากพอที่จะนำไปเป็นปุ๋ยบำรุงความอุดมสมบูรณ์ของดิน เพื่อเพิ่มผลผลิตและทดแทนการใช้ปุ๋ยเคมี เป็นการลดต้นทุนในการผลิตและช่วยเหลือในด้านเศรษฐกิจของเกษตรกรด้วย

คำนิยม

ในการนำปัญหาพิเศษเรื่อง การผลิตปุ๋ยหมักโดยใช้เชื้อจุลินทรีย์ร่วมกับสาร
เร่งบางประเภท นี้ ข้าพเจ้าได้รับคำแนะนำตรวจแก้ไขจนสำเร็จด้วยดี จากท่าน
อาจารย์สุนทร พูนพิพัฒน์ และอาจารย์ธีรยุทธ คำดี จึงขอขอบพระคุณอาจารย์มา
 ณ ที่นี้

และขอขอบคุณบริษัทพลังไทย อาคารว เนอร์ สีสม กรุงเทพมหานคร ที่
ให้ความร่วมมือให้เชื้อจุลินทรีย์สำหรับใช้ในการศึกษาทดลองครั้งนี้ ตลอดจนวีธีการ
ใช้เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1 และขอขอบคุณเจ้าหน้าที่กอง เกษตร เคมีที่ได้ให้ความ
อนุเคราะห์ในการวิเคราะห์ปริมาณขนาดอาหารในปุ๋ยหมักที่ได้จากการศึกษาทดลอง
ในครั้งนี้เป็นอย่างดี

สุพจน์ แสงประทุม

มีนาคม 2524

สารบัญ

	หน้า
สารบัญตาราง	(2)
สารบัญตารางภาคผนวก	(3)
คำนำและวัตถุประสงค์	1
การทรวเอกสาร	6
อุปกรณ์และวิธีการ	32
ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง	44
สรุปผล	58
เอกสารอ้างอิง	62
ภาคผนวก	64

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญตาราง

	หน้า	
ตารางที่ 1	แสดงสารที่ทำให้ เกิดกลิ่นจากการย่อยสลายพวก โปรตีน โดยจุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการอากาศ	28
ตารางที่ 2	แสดงอุณหภูมิเฉลี่ยของกองปุ๋ยหมักทั้ง 5 กอง กับอุณหภูมิภายนอก	45
ตารางที่ 3	แสดงผลวิเคราะห์คุณภาพทาง เคมีของ เศษพืชชนิดต่างๆ ก่อนนำไปทำการหมัก	49
ตารางที่ 4	แสดงผลวิเคราะห์ทาง เคมีของสารตัว เอง	50
ตารางที่ 5	แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ผสม เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1 เมื่ออายุ 15 วัน	52
ตารางที่ 6	แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ทำการหมัก โดยไม่มี เชื้อจุลินทรีย์	52
ตารางที่ 7	แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ผสม เชื้อจุลินทรีย์ เปรียบ เทียบ กับปุ๋ยหมักที่กอง รวม โดยไม่ใช้ เชื้อจุลินทรีย์	54
ตารางที่ 8	แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักชนิดต่างๆ ที่ใช้ เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1 เมื่อคิด เป็นจำนวนแม่ปุ๋ย เคมี จำนวน 1 ตัน	55
ตารางที่ 9	แสดงจำนวนปุ๋ย เคมี ซึ่ง เป็นแม่ปุ๋ย จากปุ๋ยหมักแห้ง 1 ตัน	56

สารบัญตารางภาคผนวก

หน้า

ตารางภาคผนวกที่ 1	แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก และอุณหภูมิภายนอก ระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกองที่ 1	64
ตารางภาคผนวกที่ 2	แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก และอุณหภูมิภายนอก ระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกองที่ 2	66
ตารางภาคผนวกที่ 3	แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก และอุณหภูมิภายนอก ระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกองที่ 3	68
ตารางภาคผนวกที่ 4	แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก และอุณหภูมิภายนอก ระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกองที่ 4	70
ตารางภาคผนวกที่ 5	แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก และอุณหภูมิภายนอก กองปุ๋ยหมัก ในระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกอง ที่ 5	72

การผลิตปุ๋ยหมัก โดยใช้ เชื้อจุลินทรีย์ร่วมกับสารเร่งบางประเภท

(THE USE OF MICROORGANISM AND STARTER IN COMPOST'S PRODUCTION)

คำนำและวัตถุประสงค์

คำนำ

ความสำคัญของภาคเกษตรกรรมที่มีต่อเศรษฐกิจของประเทศไทยนั้น เป็นเรื่องที่ต้องยอมรับกันอย่างไม่มีการปฏิเสธได้ ไม่ว่าจะมองในแง่มุมใด ภาคเกษตรกรรมแต่เป็นหัวใจของเศรษฐกิจของประเทศไทยทั้งสิ้น นับแต่การมีสัดส่วนในผลิตภัณฑ์ประชาชาติ (Gross National Product) ถึงประมาณร้อยละ 30 ซึ่งสูงที่สุดและเป็นสินค้าขายออกที่ทำรายได้ให้กับประเทศไทยมากที่สุดกว่าร้อยละ 60 ของมูลค่าสินค้าออกทั้งหมด จากรายงานของฝ่ายวิจัยและวางแผน ธนาคารกรุงเทพ จำกัด (2523) นอกจากนี้ยังเป็นฐานรองรับการจ้างงานที่สำคัญที่สุดในระบบเศรษฐกิจ ตลอดจนเป็นแหล่งผลิตวัตถุดิบที่สำคัญภาคอุตสาหกรรม และที่สำคัญอีกประการหนึ่งคือ ประชานิยมในสาขาเกษตรกรรม ก็คือ ตลาด อันสำคัญและยิ่งใหญ่ที่สุดของประเทศไทย

นอกเหนือไปจากความสำคัญในแง่เศรษฐกิจ เช่นที่กล่าวแล้ว ภาคเกษตรกรรม ยังมีความสำคัญ ในแง่การเมือง และสังคมอีกด้วย ดังนั้น จึงมิใช่เป็นเรื่องแปลกที่จะมีการทุ่มเททรัพยากร เพื่อพัฒนาภาคเกษตรกรรมกันอย่างมากมายตลอดมา เป็นสิ่งที่น่าเสียดายเป็นอย่างยิ่งว่า บนแนวทางของการพัฒนาภาคเกษตรกรรมนั้น มีการมองข้ามปัจจัยง่าย ๆ ซึ่งจะมีบทบาทในการช่วยพัฒนาการเกษตรได้อย่างดีเยี่ยมประการหนึ่ง นั่นคือการเพิ่มอินทรีย์วัตถุให้กับดิน โดยเฉพาะอย่างยิ่งในรูปของการใส่ "ปุ๋ยอินทรีย์" เพื่อบำรุงพื้นที่เพาะปลูกให้อุดมสมบูรณ์อยู่เสมอ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ในปัจจุบัน จะเห็นได้ว่า จากการศึกษาฝ่ายวิจัยและวางแผนธนาคาร
กรุงเทพ จำกัด (2521) ได้รายงานไว้ในพื้นที่เพาะปลูกซึ่งมีประมาณ 109 ล้าน
ไร่ หรือประมาณ 1 ใน 3 ของพื้นที่ทั้งหมดของประเทศไทย จำนวน 321 ล้าน
ไร่ นั้น ไม่ได้รับการบำรุงรักษาอย่างเพียงพอและถูกต้องตามหลักการ ผืนแผ่นดิน
จึงมีความอุดมสมบูรณ์ต่ำ และทำให้ผลผลิตของพืชที่ปลูกลดต่ำลงไปด้วย ทางแกของ
ปัญหาดังกล่าวมีอยู่เพียงอย่างเดียว ก็คือ เพิ่มประสิทธิภาพในการผลิตของผืนแผ่นดิน
ให้ได้ผลอย่างเต็มที่ โดยนัยดังกล่าวนี้ ได้ชักนำให้เกิดความคิดเห็นในทำนองที่ว่า
"ประเทศไทย หากจะเพิ่มผลผลิตในทางเกษตร โดยคำนึงถึงความจำกัดในเนื้อ
ที่แล้ว การใช้ปุ๋ยเคมีในปริมาณที่เหมาะสม หรือที่ใกล้เคียงกับประเทศอื่นๆ จะเป็น
ทางออกที่ดีที่สุด

ตามแนวความคิดดังกล่าว แม้จะถูกต้องก็ตาม แต่ทำให้เกิดปัญหาที่เกิดขึ้น
อันตรายอย่างยิ่ง ซึ่งจะเห็นได้อย่างชัดเจน คือปัจจุบันประเทศไทยยังไม่สามารถ
ผลิตปุ๋ยเคมีสนองความต้องการภายในประเทศอย่างเพียงพอ ทั้งๆที่ความต้องการ
อยู่ในระดับต่ำ ดังจากรายงานของกองเศรษฐกิจการเกษตร กระทรวงเกษตรและ
สหกรณ์ (2523) กล่าวว่าในปัจจุบัน ประเทศไทยผลิตปุ๋ยเคมีทั้งหมดร้อยละ 20
ของประมาณการใช้เท่านั้น ส่วนอีกร้อยละ 80 ที่เหลือต้องอาศัยการนำเข้ามาจาก
ต่างประเทศ ซึ่งต้องทำให้สูญเสียเงินต่างประเทศไป คิดเป็นมูลค่าปีละนับล้าน
บาท ส่วนปัญหาอื่นๆ ซึ่งเกิดตามมานั้น เป็นผลมาจากการใช้ปุ๋ยเคมีนั้น ที่สำคัญได้
แก่ปุ๋ยเคมีมีราคาแพง หาได้ยาก และก่อให้เกิดผลเสียบางสิ่งบางอย่างต่อพื้นที่เพาะ
ปลูก เช่นถ้ามีการใช้ปุ๋ยเคมีในปริมาณที่มากเกินไป โดยไม่รู้จักรักษาการปรับปรุงดิน
อย่างอื่น ดินจะเป็นกรดมาก นอกเหนือจากนี้ ยังทำให้คุณสมบัติทางกายภาพของดิน
เสีย ดินเกิดการแน่นแข็งที่ผิวหน้าดิน จนไม่สามารถจะใช้เป็นพื้นที่ที่จะทำการเพาะ
ปลูกต่อไปได้

เท่าที่ได้กล่าวมาแล้วทั้งหมด มีใจว่าจะเป็นการปฏิเสธการใช้ปุ๋ยเคมีอย่าง
สิ้นเชิง แต่ภายใต้สถานการณ์ที่ประเทศไทยยังผลิตปุ๋ยเคมีได้ในปริมาณที่ไม่เพียงพอ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ต้องพึ่งพาอาศัยการนำเข้าจากต่างประเทศ เช่นนี้ วิธีการที่ง่ายและถูกต้องยิ่งกว่าในการเพิ่มผลผลิตให้สูงขึ้นได้ภายใต้ภาวะการที่ดินเสื่อมคุณภาพลงก็คือการใช้ปุ๋ยอินทรีย์ เข้าช่วยบำรุงความอุดมสมบูรณ์ของดิน ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของนักวิชาการที่ได้ชี้ให้เห็นว่าการเพิ่มยอดผลิตที่ถูกต้องวิธี และได้ผลมากที่สุดนั้นจำเป็นต้องใส่ปุ๋ยอินทรีย์ควบคู่กันไปกับปุ๋ยเคมี และการใส่ปุ๋ยอินทรีย์แทบจะหาข้อเสียไม่ได้ ตรงกันข้ามกลับมีแต่ประโยชน์ต่อการเพาะปลูกในระยะสั้นและระยะยาว ทั้งคุณค่าอันยิ่งใหญ่ของปุ๋ยประเภทนี้อีกประการหนึ่ง ก็คือ ถ้าหากใส่ลงไปปริมาณที่เพียงพอแล้ว สามารถจะลดอัตราการใส่ปุ๋ยเคมีลงไปได้ถึงประมาณร้อยละ 50 จากรายงานของสมศักดิ์ (2521) ซึ่งจะเห็นได้ว่า ปุ๋ยอินทรีย์นั้น เป็นปุ๋ยที่เหมาะสมกับประเทศไทยมาก เพียงใด

อย่างไรก็ตาม เมื่อพิจารณาถึงปุ๋ยอินทรีย์แต่ละประเภทแล้ว จะเห็นได้ว่า "ปุ๋ยหมักนั้นควร เป็นปุ๋ยที่ได้รับการส่งเสริมให้เกษตรกร ชาวไร่นา ชาวสวน ในประเทศไทย ทำให้ใช้ได้เองมากกว่าปุ๋ยอินทรีย์ชนิดอื่นๆ ทั้งนี้ เนื่องจากเหตุผลสำคัญ ดังนี้ คือ ชาวไร่นา ชาวสวน ในประเทศไทยส่วนใหญ่ไม่ได้ทำการเพาะปลูกควบคู่ไปกับการเลี้ยงสัตว์อย่างขนาดใหญ่ เป็นอาชีพเหมือนเช่นในต่างประเทศ เป็นเหตุทำให้ปุ๋ยคอกหรือมูลสัตว์มีจำนวนไม่เพียงพอที่จะนำไป เป็นปุ๋ยอินทรีย์ได้เพียงพออย่างเดียว หากจะซื้อจากเกษตรกรที่เลี้ยงสัตว์ เป็นอาชีพนอกจากเสียเงินในปริมาณที่เพิ่มขึ้นแล้วยังอยู่ห่างไกลจากแหล่งที่มีการเลี้ยงสัตว์ ย่อมไม่สะดวกด้วยประการทั้งปวง อย่างไรก็ตาม เนื่องจากชาวไร่นา ชาวสวน โดยทั่วไป มักนิยมเลี้ยงสัตว์ไว้จำนวนหนึ่ง เพื่อประโยชน์ต่างๆกัน สัตว์เลี้ยงเหล่านี้ แม้จำนวนไม่มากนัก เนื่องจากไม่ได้ทำกันเป็นอาชีพ แต่อย่างน้อยก็จะมีมูลสัตว์ตามสมควรจำนวนหนึ่ง ขณะเดียวกัน บรรดาเศษใบไม้ ใบหญ้าที่ได้จากไร่นา นับเป็นสิ่งที่ได้ง่ายและมีจำนวนมาก เมื่อพิจารณาจากด้านนี้ ย่อมจะเห็นได้ว่าปุ๋ยหมักซึ่งใช้มูลสัตว์จำนวนหนึ่ง มักผสมกับเศษพืชหลายสามารถทำขึ้นได้เองทุกครัวเรือน โดยไม่ต้องเสียค่าใช้จ่ายมาก แต่ขณะเดียวกันสามารถผลิตขึ้นได้ เป็นจำนวนมากอย่างเพียงพอ ที่จะใช้บำรุงดินได้ เป็นอย่างดี

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจาก เหตุผลทั้งหลายที่กล่าวมาแล้วข้างต้น การทำปุ๋ยหมักขึ้นใช้เองของ เกษตรกรยังช่วยให้ได้รับประโยชน์ทางอ้อม ตลอดจนผลพลอยได้อื่นๆอีกมากมาย หลายประการ และเป็นการลดภาวะการสิ้นเปลือง ลดต้นทุนในการผลิตของ เกษตรกรอีกด้วยในขณะที่ปุ๋ย เคมีราคาแพง และหาได้ยากยิ่งใน เช่นปัจจุบันนี้

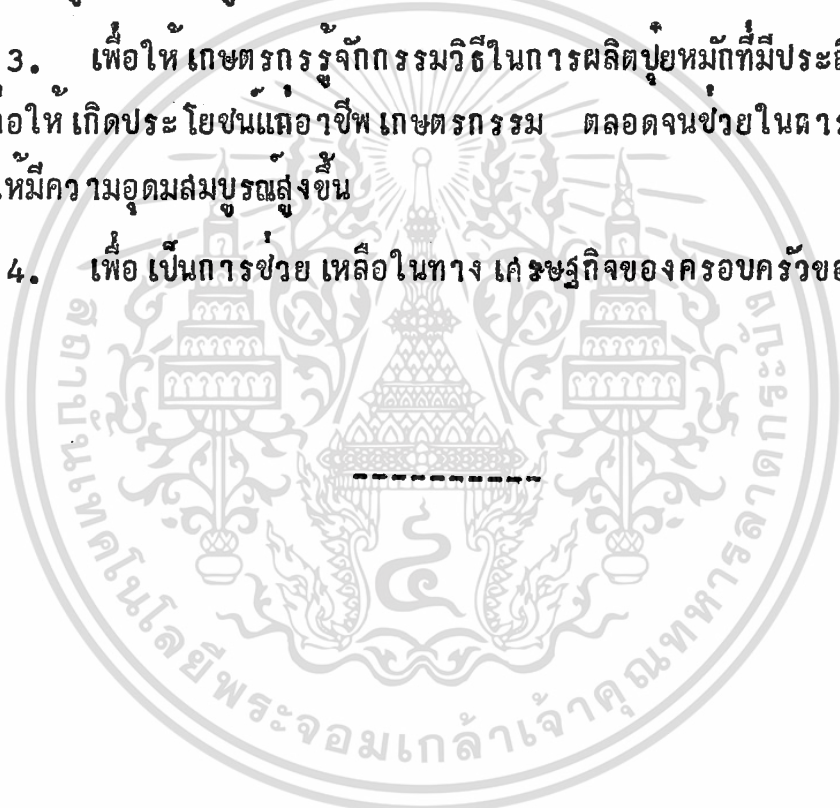
ด้วย เหตุที่ปุ๋ยหมัก เป็นปุ๋ยที่ เหมาะสมสำหรับสนับสนุนให้ชาวไร่ ชาวนา เกษตรกรทำปุ๋ยหมักขึ้นมาใช้เอง เพื่อประโยชน์ทางการ เกษตรนั้น แม้จะได้ใส่สาร เร่งต่างๆลงไปแล้ว แต่ก็ยังใช้ระยะเวลาในการหมักและในการผลิตปุ๋ยหมักนั้น สิ่งที่ต้องพิจารณา เป็นประการสำคัญ คือ พยายามผลิตปุ๋ยหมักให้ได้คุณภาพดี มีปริมาณ แร่ธาตุอาหารสูง และใช้เวลาในการทำการผลิตในระยะเวลาอันสั้น การศึกษา เกี่ยวกับ เรื่องนี้ยังอยู่ในวงแคบมาก ไม่แพร่หลาย สำหรับ เกษตรกร โดยทั่วไปยัง เป็น การทดลอง ร่วมกับ หน่วยงาน วิชาการ บางหน่วยงานกับ เอกชน จากการทดลอง พบว่า ในการผลิตปุ๋ยหมัก โดยการ ใช้ เศษพืชมาหมัก เพียงอย่าง เดียว เป็นการผลิต ปุ๋ยหมักที่ต้องใช้เวลาประมาณ 4-8 เดือน จึงจะสามารถนำปุ๋ยหมักไปใช้ได้ ซึ่ง จะ ได้ไม่ทันกับฤดูกาลของ เกษตรกร จึงทำให้เกิดการ เบื่อหน่ายและลาไป แมต่อมาจะ ได้มีการทดลองใช้สารตัว เร่งชนิดต่างๆ มีทั้งพวกมูลสัตว์และสาร เคมีบางชนิดมา ผสมกับ เศษพืชต่างๆ ที่นำมาผลิต เป็นปุ๋ยหมัก พบว่า วิธีนี้ทำให้ เศษพืชเน่า เปื่อยสุก พัง เป็นปุ๋ยได้ เร็วกว่า เดิม แต่ผลที่ได้ยังไม่เป็นที่น่าพอใจ เนื่องจาก ต้องใช้ระยะเวลา ในการทำปุ๋ยหมักนานถึง 2-4 เดือน เป็นอย่างน้อย จึงทำให้กรรมวิธีการผลิตปุ๋ย หมักขึ้นมาใช้ยังไม่ เป็นที่ยอมรับของ เกษตรกร เนื่องจาก เกษตรกร เป็นจำนวนมาก ให้ความ เห็นว่าควร ได้ทำการศึกษา ค้นคว้า กรรมวิธีอื่นๆ ที่ช่วยให้ได้ปุ๋ยหมักที่ผลิตได้ อย่างรวดเร็วและมีคุณภาพดียิ่งขึ้น

ดังนั้น จากการศึกษาค้นคว้าครั้งนี้ จึงได้ทดลองใช้ เชื้อจุลินทรีย์ที่สามารถย่อย เศษ พืชทั้งหลายให้สลายตัว เป็นปุ๋ยหมักได้อย่างรวดเร็ว มาทำการทดลองในการผลิตปุ๋ย หมักร่วมกับสาร เร่งบางชนิด เพื่อก่อให้เกิดผล เร็วยิ่งขึ้น และนำข้อมูลที่ได้ไป เผย-แพร่ ให้ เกษตรกรได้ใช้ประโยชน์ต่อไป

ห้องสมุด
 คณะเกษตรในเขตภาคเกษตร
 เลขทะเบียนหนังสือ.....
 เลขหมู่.....

วัตถุประสงค์

1. เพื่อส่งเสริมให้เกษตรกรผลิตปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดี ในระยะเวลาอันสั้น และให้มีปริมาณปุ๋ยใช้ได้ยาว เพียงพอตามฤดูกาล เพาะปลูก
2. เพื่อเผยแพร่ และ เร่ง เร้าให้เกษตรกรได้ใช้ เศษเหลือ ของผลผลิตในไร่นา และมูลสัตว์ที่มีอยู่ให้เกิดผลประโยชน์อย่างแท้จริง
3. เพื่อให้เกษตรกรรู้จักกรรมวิธีในการผลิตปุ๋ยหมักที่มีประสิทธิภาพ และ เพื่อก่อให้เกิดประโยชน์แก่อาชีพ เกษตรกรรม ตลอดจนช่วยในดารปรับปรุงบำรุงดินให้มีความอุดมสมบูรณ์ยิ่งขึ้น
4. เพื่อ เป็นการช่วย เหลือในทาง เศรษฐกิจของครอบครัวของ เกษตรกร



การตรวจ เอกสาร

ปุ๋ยหมัก เป็นปุ๋ยอินทรีย์ชนิดหนึ่ง ที่สามารถผลิตได้ง่ายไม่สลับซับซ้อน เหมือน การผลิตปุ๋ย เคมี เพียงแต่นำ เศษพืชที่ เหลือกิ่งไว้ในไรนา หรือ เศษเหลือทางการ เกษตรจาก โรงงานอุตสาหกรรม หรือวัชพืชที่ไม่เป็นประโยชน์ ทั้งวัชพืชน้ำ วัชพืช บก ตามไร่ นา สวน และขยะมูลฝอย ที่มีในครัว เรือนมาหมัก เพียงอย่าง เดียว หรือมาหมัก โดยผสมตัว เร่งชนิดอื่นๆ ที่หาได้ง่าย เช่น เดียวกัน คือ มูลสัตว์ เลี้ยง ต่างๆ เช่น มูลโค มูลกระบือ มูลสุกร มูลเป็ด มูลไก่ ตลอดจนอุจจาระ และปัสสาวะ ของมนุษย์ก็ได้ ถ้าจะให้คุณภาพดียิ่งขึ้นจะผสมสาร เคมีต่างๆก็ยิ่งดี โดยนำวัสดุ เหล่านี้มาหมักไว้ในที่ที่ เตรียมไว้ช่วง ระยะเวลาหนึ่งก็จะ เป็นปุ๋ยหมักใช้ได้

การทำปุ๋ยหมัก เพื่อใช้ประโยชน์ทางการ เกษตรนั้นไม่ใช่ เป็นของใหม่ เลย ประเทศเพื่อนบ้านไกล เคียง เช่น สาธารณรัฐประชาชนจีน จีนใต้หวัน เกาหลี ญี่ปุ่น และอินเดีย ก็ได้รู้จักการทำปุ๋ยหมัก มาใช้กัน เป็น เวลานานแล้ว จนกระทั่ง ปัจจุบันก็ยังนิยมใช้กันอยู่ เพราะการใส่ปุ๋ยหมักนั้น เป็นการสะสมอาหารพืช และ บำรุงดินให้ เหมาะสมกับการ เจริญเติบโตของพืชอยู่เสมอ ปราศจากการ เสี่ยงต่อ การสูญเสียคุณค่าสมบัติที่ดีของดินแต่อย่างใด มีแต่จะปรับปรุงดินให้ดีขึ้นปีแล้วปีเล่า เพียง เมื่อ ระยะเวลา ไม่นานมานี้ที่ปุ๋ยหมักถูกกลืนแทบไม่มีใครรู้จักในปัจจุบัน ทั้งนี้ เพราะ เกษตรกรส่วนใหญ่หันไปนิยมใช้ปุ๋ย เคมีกัน เมื่อปรากฏว่าปุ๋ย เคมีนั้น เมื่อใช้ ไปนานๆ เขา ทำให้คุณภาพเสื่อมลง ประกอบกับปุ๋ย เคมีมีราคาสูงขึ้นเรื่อยๆ การใส่ ปุ๋ย เคมีบางครั้งไม่คุ้มกับทุนที่ เสียไป อย่างไรก็ตาม มีวิธีที่จะลดการใช้ปุ๋ย เคมีลง โดยการหันมาใช้ปุ๋ยหมัก เพราะปุ๋ยหมักทำได้ง่าย เพียงแตรวบรวมเอา เศษพืชและ วัสดุเหลือใช้ทางการ เกษตรมาทำ เพื่อให้เกิดประโยชน์ในแง่ปรับปรุงบำรุงดิน ปลุก พืชอันมีผลทำให้ผลผลิตทางการ เกษตรเพิ่มขึ้น ทั้งนี้ นอกจาก เป็นการประหยัดการ ใช้ปุ๋ย เคมีแล้ว ยัง เป็นการแบ่ง เบาภาระทาง เศรษฐกิจของ เกษตรกรในแต่ละครอบครัวลงอีกด้วย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สมศักดิ์ (2521) กล่าวว่า ปุ๋ยหมักมีประโยชน์ในแง่บำรุงดิน ทำให้ดินร่วนซุยและเป็นอาหารพืช ทั้งนี้ยังเป็นการช่วยเพิ่มประสิทธิภาพในการอุ้มน้ำของ เม็ดดิน ทำให้ดินดีขึ้น เหมาะแก่การปลูกผักสวนครัว และช่วยในนาข้าวในฤดูกาลทำนาต่อไป มีราคาถูกพอที่จะให้ เกษตรกรลงทุนแต่น้อยแต่ได้ผลผลิตสูงขึ้น โดยไม่ต้องลงทุนซื้อปุ๋ย เคมีที่มีราคาแพงและขอไถยาก หากเกษตรกรหันมาใช้ปุ๋ยหมักซึ่งทำได้โดยวิธีการต่างๆ ใช้เวลาและสถานที่ไม่มากนัก ก็จะทำให้เกิดผลกำไรมากขึ้น หรือกล่าวอีกนัยหนึ่งว่า "การทำปุ๋ยหมัก (Compost Fertilizer) อันนับว่าเป็นผลพลอยได้ (by product) ของเกษตรกรเอง"

Beaumont (1920) ได้กล่าวว่า ปุ๋ยหมักนี้ เป็นปุ๋ยที่ใช้ในการกสิกรรมมาเป็นเวลานานหลายศตวรรษแล้ว แต่ก็ไม่ทราบแน่นอนว่ามีชาวกสิกรคนใดเป็นคนแรกที่ได้นำปุ๋ยหมักมาศึกษาและใช้ในการ เกษตรตั้งแต่เมื่อใด ทราบแต่เพียงว่าจากหลักฐานการ เกษตรต่างๆหลายฉบับยืนยันว่า กสิกรชาวโรมันในสมัยโบราณได้รู้จักวิธีใช้และคุณค่าของปุ๋ยหมักนานแล้ว เช่น มีชาวโรมัน ชื่อ Cato เขียนไว้ว่า "ท่านสามารถที่จะทำปุ๋ยหมักได้จากฟางข้าว ต้นถั่ว ชิงข้าวโพด และกิ่งใบของต้นโอ๊ค" ชาวโรมันโบราณก็ได้ทำการทดลองทำปุ๋ยหมักตามวิธีการของชาวอาหรับ โดยใช้มูลสัตว์จากสัตว์ต่างๆผสมกับฟางข้าว เศษไม้และขี้เถา ซึ่งได้คุณค่าทางอาหารเกือบเท่ากับการทดลองในสมัยนี้ นอกจากนี้ยังมีกสิกรชาวโรมัน ชาวบาบิโลเนียนอื่นๆ อีกหลายคน ได้เขียนบทความเกี่ยวกับ เรื่องปุ๋ยหมักนี้ ซึ่งแสดงว่าปุ๋ยหมักนี้ได้มีการทำมาเป็นระยะเวลาอันยาวนานแล้ว

ทวน (2477) ได้บรรยายเรื่อง "หญ้าต่างๆ ถ้าได้ไถกลบ และทิ้งไว้นานๆ ให้เน่าอยู่ในดินจะเป็นประโยชน์หรือไม่" ก็เป็นวิธีการหนึ่งของการทำปุ๋ยหมัก

เรียม (2484) ได้เขียนเรื่องปุ๋ยหมัก และมีการแนะนำวิธีการทำ ทั้งอธิบายถึงคุณประโยชน์ให้กสิกรได้รู้จักปุ๋ยหมัก และนำเอาฟางข้าว หรือ เศษวัสดุทางการ เกษตรต่างๆมาดัดแปลงให้เป็นปุ๋ยหมัก ซึ่งพอจะสันนิษฐานว่า เกษตรกรไทยเรา เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาค้นคว้าเท่านั้น เมื่อนำไปเผยแพร่โดยไม่ได้รับอนุญาตถือว่าผิดกฎหมาย

ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

รู้จักการทำปุ๋ยหมักมาประมาณ 50-60 ปีมาแล้ว

จากรายงานของ กรมส่งเสริมการเกษตร (2523) กล่าวว่าปุ๋ยหมัก คือ ปุ๋ยที่เกิดจากการหมักเศษพืชในไรนา เช่น หญ้าแห้ง ฟางแห้ง ใบไม้ ลำต้นหรือตอซังของพืช เศษเหลือของพืชทางการเกษตรจากโรงงานอุตสาหกรรม วัชพืชที่ไม่เป็นประโยชน์ทั้งวัชพืชบก และวัชพืชน้ำตามเรือกสวนไรนา และขยะมูลฝอยที่มีอยู่ในครัวเรือน มาหมักกองร่วมกับมูลสัตว์ต่างๆ เช่น โค กระบือ สุนัข เป็ด ไก่ และคางคก ตลอดจนอุจจาระของมนุษย์ก็ได้ หรือสิ่งๆ ที่ช่วยให้เศษพืชสลายตัวเร็วขึ้นอื่นๆ เช่น จุลินทรีย์ประเภทเชื้อรา แบคทีเรีย และพวกแอคติโนมัยซิส เป็นต้น

1. วัสดุประเภทต่างๆ ที่ใช้ทำปุ๋ยหมัก

1.1 คุณสมบัติของวัสดุที่ดีและเหมาะสมในการทำปุ๋ยหมัก

Lawrence and Newell (1948) ได้รายงานว่า ลักษณะของปุ๋ยหมักที่ดีต้องมีลักษณะดังนี้

1. วัสดุที่นำมาใช้ทำปุ๋ยหมักนั้น ควรจะมีสภาพและลักษณะที่ปล่อยให้อากาศผ่าน เข้าออกได้สะดวก และควร เก็บความชื้นได้ดี
2. สามารถผลิต เป็นอาหารพืชได้มากพอ
3. ปราศจากอินทรีย์วัตถุและองค์ประกอบที่เป็นอันตรายแก่พืช
4. วัสดุที่จะนำมาทำปุ๋ยหมัก ควร เป็นสิ่งที่หาง่ายและสะดวก
5. วัสดุที่จะมาทำปุ๋ยหมัก ควร มีราคาถูกและมีคุณภาพดี

สมศักดิ์ (2523) รายงานว่า บุษบก เป็นพืชที่มาจากพืช ดั้งนั้นวัสดุส่วนใหญ่ ที่จะใช้หมักนี้จึง เป็นชิ้นส่วนที่มาจากพืช เป็นส่วนใหญ่ พืชอะไรก็ได้ แต่ควร เป็น ใบพืช เป็นส่วนใหญ่ นำชิ้นส่วนของพืชมาหั่นหรือตัดให้เป็นชิ้นส่วน เล็กๆ หลังจากหั่น หรือตัดแล้ว ถ้าสามารถคลุก เคล้าให้ เข้ากันด้วยก็ยิ่งดี เพราะบางครั้งส่วนของใบ พืช ที่งอกอาจแยงกันอยู่ เป็นกระจุก

1.2 ประเภทของวัสดุที่เหมาะสมในการทำบุษบก

ปรัชญา (2521) กล่าวว่า วัสดุต่างๆ ที่สามารถนำมาทำบุษบกนั้น จำแนกได้ ดังนี้

1.2.1 ประเภท เศษพืช เช่น เศษพืชชนิดต่างๆ ที่เหลือทิ้งไว้ในไร่นา เช่น ฟางข้าว เปลือกถั่ว ต้นถั่ว กานขาว โปด เศษหญ้าชนิดต่างๆ ช้างข้าว โปด หญ้าสด หญ้าแห้ง ใบอ้อย ใบปอ และใบไม้ทุกชนิด เป็นต้น

1.2.2 วัสดุทางการ เกษตรที่ เหลือจากทาง โรงงานและโรงงาน อุตสาหกรรม เช่น กากอ้อยจาก โรงงานน้ำตาลที่เหลือทิ้งจาก โรงงาน กากสับปะรด กระทบจาก โรงงาน ซีลี้อยจาก โรง เลี้ยง แกลบจาก โรงสี ขุอมะพร้าวจาก โรงงาน กะเทาะมะพร้าว กาก เส้นใยปอจาก โรงงานทำ กระสอบ กากมันสำปะหลังจาก โรงงาน แป้งมันสำปะหลัง เปลือกผลไม้จาก โรงงานอาหารกระป๋อง กากปลาจาก โรงงานทำ น้ำปลา เศษเนื้อต่างๆ จาก โรงงานฆ่าสัตว์ เหล่านี้เป็นต้น

1.2.3 เศษขยะมูลฝอยที่มีอยู่ทุกครัวเรือน

1.2.4 วัสดุพืชน้ำ เช่น ผักตบชวา ถั่วในแม่น้ำลำคลอง วัสดุพืชบกทุกชนิด ตามไร่นา

1.2.5 บุษบก เป็นวัสดุอีกชนิดหนึ่งที่จำเป็นต่อการทำบุษบก บางครั้ง อาจใช้ดินที่อุดมสมบูรณ์แทนก็ได้ หรืออาจใช้ของผสมระหว่างบุษบก และดินละเอียด ก็ได้ บุษบกและดินดังกล่าวมีประโยชน์ในแง่ที่ว่า จะเป็นสิ่งที่ให้อาหารธาตุแก่จุลินทรีย์ เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาติให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ในระยะแรกของการหมักในขณะที่ชั้นส่วนของพืชยังไม่เน่าเปื่อย อีกประการหนึ่ง ปุ๋ยคอกและดินซึ่งมีจุลินทรีย์อยู่เป็นจำนวนมาก จะให้จุลินทรีย์แก่กองปุ๋ย ซึ่งมีจุลินทรีย์อยู่แล้ว เช่น เดียวกัน แต่ในปริมาณที่ค่อนข้างแต่ โดยเฉพาะจุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องกับการหมัก

1.2.6 ปุ๋ย เคมี หรือปุ๋ยวิทยาศาสตร์ มีความจำเป็นต่อการหมักปุ๋ยเป็นอย่างมาก เพราะจะเป็นตัวช่วยลดการสูญเสียธาตุอาหารที่ปลดปล่อยออกจาก เศษพืชหรือซากพืชอีกประการหนึ่งปุ๋ย เคมีหรือปุ๋ยวิทยาศาสตร์จะเป็นตัว เสริมธาตุอาหารแก่จุลินทรีย์ในระยะ เริ่มแรกของการหมัก เกิดขึ้นอย่างมีประสิทธิภาพ ปุ๋ยดังกล่าวนี้ คือ แอมโมเนียซัลเฟต ปุ๋ยซูเปอร์ฟอสเฟตธรรมดา ซึ่งเป็นปุ๋ยที่ทำการผสมหินฟอสเฟตกับกรดซัลฟูริก ดังนั้นจึงมีอนุมูลซัลเฟต ปุ๋ยปอตัสเซียมซัลเฟต

นอกจากที่กล่าวมานี้ ปุ๋ยขี้ไก่หรือขี้เถ้าอาจมีความจำเป็นต่อการทำปุ๋ยหมักเช่นเดียวกัน เพราะในระยะเริ่มแรกและบางระยะในช่วงของการหมัก กองปุ๋ยจะมีความเป็นกรดค่อนข้างสูง การใส่ปูนขาว หรือขี้เถ้าแก่กรดจะเป็นการปรับสภาพของปุ๋ยหมักให้เหมาะสมแก่การหมักยิ่งขึ้น

1.2.7 เชื้อจุลินทรีย์บางชนิด ที่สามารถย่อย เศษพืชให้สลายตัวได้อย่างรวดเร็วก็สามารถนำมาผสมกับ เศษพืชให้เกิดประโยชน์ เป็นปุ๋ยหมักได้

2. ปัจจัยและอิทธิพลต่างๆที่มีผลต่อการสลายตัวของ เศษวัสดุหรือ

เศษพืช

เบน (Ben) (1978) กล่าวว่า ปัจจัยที่เกี่ยวข้องในการทำปุ๋ยหมักมีหลายประการด้วยกัน แต่ที่สำคัญมี 4 ประการ คือ

2.1 ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)

วัสดุที่นำมาทำปุ๋ยหมัก ส่วนมาก pH ค่อนข้างจะเป็นกรด คือประมาณ 5.0-6.0 และ pH จะเปลี่ยนแปลงตลอดช่วงของการทำปุ๋ยหมัก ในระยะ 2-4 วันแรก เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นิยมนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

pH ในกองปุ๋ยหมักจะลดลง เนื่องจากอินทรีย์ที่มีอยู่ในกองปุ๋ยหมัก จะใช้คาร์โบไฮเดรต ที่ย่อยได้งายอย่างรวดเร็ว และทำให้เกิดกรดขึ้น กรดอะซิติก เอซิด Acetic acid บางที่จะได้กลิ่นพวกกรด บิวทีริก เอซิด Butyric acid กรดที่ระเหยได้) ด้วหลังจากนี้อีกไม่นาน จะค่อยๆ เพิ่มขึ้น เนื่องจากการที่กรดที่ระเหยได้ (Volatine acid) ระเหยออกไป และการย่อยสลายของจุลินทรีย์ pH จะมีเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ จนถึงขั้นสุดท้าย pH จะค่อนข้างคงที่ คืออยู่ในช่วง 7.0-9.0 สำหรับเศษพืช พวกฟางข้าว การเปลี่ยนแปลง pH จะแตกต่างไปจากที่กล่าวมาคือ pH จะเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง 6.5-7.4

วัสดุบางชนิด ซึ่งเป็นของเหลือทิ้งจาก โรงงานอุตสาหกรรม เช่น กากอ้อย มักจะมี pH ค่อนข้างสูง เนื่องจากผ่านขบวนการทาง เคมีในชั้นโรงงาน เมื่อนำมาทำปุ๋ยหมัก ควรจะต้องปรับ pH ให้ลดลงจนค่อนข้าง เป็นกรด เล็กน้อยประมาณ 6.5

พิทยากรณ์ (2522) ได้รายงานเกี่ยวกับความเป็นกรด ต่างของวัสดุที่จะนำมาใช้ทำปุ๋ยหมักว่า ประเภทวัสดุเหลือทิ้งจากไรนา ที่จะนำมาเป็นปุ๋ยหมัก มักจะไม่จำเป็นต้องปรับ pH เพราะกิจกรรมจุลินทรีย์ในการย่อยสลายสารอินทรีย์ สามารถเกิดขึ้นได้ และ pH จะถูกควบคุมโดยระบบของกิจกรรมของจุลินทรีย์ แต่ในกรณีที่ว่าวัสดุที่ใช้ทำปุ๋ยหมัก เป็นของเหลือทิ้งจาก โรงงานอุตสาหกรรม จำเป็นต้องทราบ pH ในตอนแรกว่า เป็นกรดหรือด่างมากน้อยเพียงไร เพื่อที่จะได้ปรับ pH ให้อยู่ในช่วงที่ค่อนข้าง เป็นกรดเล็กน้อย ทั้งนี้เพราะวัสดุเหลือทิ้งจาก โรงงานอุตสาหกรรมมักจะต้องผ่านขบวนการทาง เคมีมาก่อน

2.2 อัตราส่วนของคาร์บอนต่อไนโตรเจน (C/N ratio)

ค่าของ C/N ratio เป็นค่าที่ใช้บ่งบอกขั้นตอนของขบวนการที่เกิดขึ้นในกองปุ๋ยหมักได้ และยัง เป็นตัวกำหนดว่าควรจะใช้แหล่งของไนโตรเจนลงไป

เพื่อให้อัตราส่วนดังกล่าว เหมาะสมต่อกิจกรรมของจุลินทรีย์ ทั้งนี้ เพราะการเจริญเติบโตของการเพิ่มจำนวนจุลินทรีย์ ทั้งนี้ เพราะการเจริญเติบโตและการเพิ่มจำนวนของจุลินทรีย์จำเป็นต้องใช้สารอาหาร เช่นเดียวกับเซลล์สิ่งมีชีวิตอื่นๆ โดยสารอาหารจะต้องอยู่ในปริมาณที่เพียงพอ จึงจะทำให้เซลล์จุลินทรีย์เจริญเติบโต ค่าของ C/N ratio ที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ควรจะน้อยกว่า 30/1 (หรือ 30) ปกติจะอยู่ในช่วงระหว่างช่วงที่กว้างคือประมาณ 26/1 หรือ 35/1 ในกรณีค่าของ C/N ratio สูงกว่านี้ จุลินทรีย์จะใช้คาร์บอนเป็นแหล่งอาหารอย่างรวดเร็วในเวลาเดียวกันก็จำเป็นต้องใช้ในโตรเจนด้วย แต่ในโตรเจนมีอยู่เพียงเล็กน้อย จึงทำให้จุลินทรีย์เจริญได้ไม่ดี และยัง C/N ratio มีค่าสูงมาก ๆ อาจจะทำให้จุลินทรีย์ขาดไนโตรเจนได้

ดังนั้นการทำปุ๋ยหมัก จึงต้องพิจารณาถึงค่า C/N ratio ของวัสดุที่ทำมาใช้เป็นปุ๋ยหมัก เพื่อที่จะได้เติมไนโตรเจนลงไปให้ C/N ratio อยู่ประมาณ 30/1 ซึ่งจะทำให้จุลินทรีย์เจริญได้ดี และมีผลถึงกิจกรรมในการย่อยสลายด้วย

อย่างไรก็ตามวัสดุที่ใช้ทำปุ๋ยหมักมีค่า C/N ratio แตกต่างกันมาก เช่น หญ้าอัลฟาฟ่า (alfalfa) มี C/N ratio ค่อนข้างต่ำประมาณ 12/1 ขึ้นไปสูงถึง 500/1 การที่กองปุ๋ยหมักขาดไนโตรเจน จะทำให้จุลินทรีย์เจริญเติบโตได้อย่างช้า ๆ อัตราการย่อยสลายต่ำ ดังนั้นเวลาในการทำปุ๋ยหมักจะนานแต่ถ้าใส่ไนโตรเจนมากจนเกินไป (โดยอัตราเฉลี่ยแล้วต่ำกว่า 26/1) ไนโตรเจนที่มีอยู่มากเกินไปจะถูกเปลี่ยนไปเป็นแอมโมเนีย และถูกปลดปล่อย ออกมาจากกองปุ๋ยหมัก แพร่กระจายไปในอากาศ ในกรณีนี้กองปุ๋ยหมักจะเกิดกลิ่นขบวนการดังกล่าวนี้เรียกว่า ขบวนการ **Ammonification** ก๊าซแอมโมเนียที่เกิดขึ้นยังคงอยู่ในกองปุ๋ยหมัก จะถูกเปลี่ยนไปเป็นไนโตรก (NO₂) และไนเตรต (NO₃) โดยขบวนการ (Nitrification) ซึ่งช่วยทำให้ปุ๋ยหมักมีคุณภาพดีขึ้น

2.3 ความชื้น (Moisture)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ความชื้น เป็นปัจจัยที่จำเป็นต่อการดำรงชีวิตและการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก โดยความชื้นในกองปุ๋ยหมัก ควรจะอยู่ในช่วง 50-60 เปอร์เซ็นต์ (คิดโดยน้ำหนักสด) ความชื้นระดับดังกล่าวจะทำให้กองปุ๋ยหมักขึ้นแต่ไม่ถึงกับแฉะ ในสภาพที่ความชื้นสูงมากกว่า 80% จะทำให้กองปุ๋ยหมักแฉะจนเกินไป ภายในกองปุ๋ยหมักจะมีสภาพไม่มีอากาศการย่อยสลายจะเกิดขึ้นอย่างช้า ๆ และทำให้มีกลิ่นเหม็นต่าง ๆ เช่นกลิ่นเหม็นเทาของก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ (H₂S)

จะเห็นว่าความชื้น เป็นปัจจัย ทางอ้อมที่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลง. ดังกล่าว การที่กองปุ๋ยหมักมีความชื้นมากเกินไป จะทำให้ออกซิเจนในอากาศแพร่กระจายลงในกองปุ๋ยหมักได้น้อยลง ในขณะที่เดียวกันจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก ก็จะใช้ ออกซิเจนอยู่ตลอดเวลา เมื่อขาดออกซิเจนจุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการอากาศ (anaerobe) จะเจริญขึ้นอย่างรวดเร็ว ซึ่งจะเป็นผลเสียต่อการทำปุ๋ยหมัก ดังกล่าวมาแล้วข้างต้น

2.4 อุณหภูมิ (Temperature)

อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมัก เกิดขึ้นเนื่องจากสาเหตุ 2 ประการ คือ

2.4.1 ความร้อนที่เกิดขึ้น เนื่องจากกิจกรรมของจุลินทรีย์ ความร้อนที่เกิดขึ้นส่วนมาก เนื่องจากการที่จุลินทรีย์ย่อยสลายสารอินทรีย์วัตถุและ เมื่อปัจจัยต่างๆ เหมาะสมพบว่าช่วยทำให้อุณหภูมิสูงขึ้นอย่างรวดเร็วภายใน 2 วัน อุณหภูมิอาจสูงขึ้นถึง 70 องศาเซลเซียส ซึ่งอุณหภูมิขนาดนี้จุลินทรีย์บางชนิดสามารถดำรงชีวิตและยังคงมีกิจกรรมในการย่อยสลายสารอินทรีย์ โดยได้ความร้อนที่เกิดขึ้น โดยกิจกรรมของจุลินทรีย์บางครั้งพบว่าอาจทำให้อุณหภูมิสูงขึ้นถึง 79-81 องศาเซลเซียส

2.4.2 ความร้อนที่เกิดขึ้น เนื่องจากปฏิกิริยาเคมี ความร้อนที่เกิดขึ้นในลักษณะนี้จะพบในบางกรณี โดยความร้อนที่สูงขึ้นนี้ เนื่องจากกิจกรรมของจุลินทรีย์ช่วยให้เกิดขบวนการเผาผลาญทางเคมีอีกต่อหนึ่ง ซึ่งพบว่าอาจจะทำให้อุณหภูมิสูงขึ้นถึง 85-93 องศาเซลเซียส เมื่ออยู่ในสภาพที่มีความชื้นที่เหมาะสมด้วย

คุณสมบัติอีกประการหนึ่งที่มีส่วนช่วยให้อุณหภูมิสูงคือการที่เศษวัสดุจำนวนมากองรวมในสภาพที่ขึ้น มีลักษณะเป็นฉนวนช่วย เก็บความร้อนได้ดีจึงทำให้อุณหภูมิสูงขึ้นในระยะเวลายาวนาน

อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมัก เป็นตัวชี้บอกกิจกรรมทางด้านจุลินทรีย์ได้ดี โดยในช่วงแรกที่อุณหภูมิสูงแสดงว่ากิจกรรมภายในกองปุ๋ยหมักมีอยู่สูงด้วย จากการศึกษาการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิ กับจำนวน เชื้อรา พบว่ามีความสัมพันธ์กัน แสดงว่า เชื้อรา เป็นจุลินทรีย์ที่มีบทบาทต่อกระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์ที่เป็นองค์ประกอบของเศษซากพืช อุณหภูมิที่สูงขึ้นในกองปุ๋ยหมักสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 ระยะ คือ

1. ในระยะแรก เป็นช่วงที่อุณหภูมิสูงถึง 40 องศาเซลเซียส เรียกว่า **Mesophilic stage**
2. ในระยะต่อไปอุณหภูมิจะสูงขึ้นถึง 70 องศาเซลเซียส เรียกว่า **Termophilic stage**

ในขณะที่อุณหภูมียังคงสูงขึ้นอยู่เรื่อย ๆ (มากกว่า 80°) ทำให้จุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมักตายหรือหยุดการเจริญเติบโต เมื่อเกิดสภาพเช่นนี้ อุณหภูมิจะลดลงอย่างรวดเร็วจนถึงจุดหนึ่ง จุลินทรีย์จะเพิ่มปริมาณมากขึ้นอีกครั้งหนึ่ง อุณหภูมิจะเพิ่มขึ้นด้วย และจะเกิดสภาพเช่นนี้จนกระทั่งการย่อยสลายเสร็จสมบูรณ์

3. กรรมวิธีในการทำปุ๋ยหมักประเภทต่าง ๆ

สมศักดิ์ (2523) รายงานว่า โดยทั่ว ๆ ไปในการทำปุ๋ยหมัก นั้นอาจทำได้หลายวิธีขึ้นอยู่กับว่าจะต้องการปุ๋ยหมักที่มีคุณสมบัติในระดับไหน แต่อย่างไรก็ตาม การทำปุ๋ยหมักก็มีหลักการ โดยเฉพาะ เป็นหลักการที่กลาง ๆ ที่จำเป็นต้องปฏิบัติ เมื่อเริ่มทำปุ๋ยหมัก หลักการดังกล่าว พอจะอธิบายอย่างสังเขปเป็นข้อ ๆ ดังต่อไปนี้

1. การเลือกสถานที่ทำปุ๋ยหมัก

สถานที่ที่เหมาะสมสำหรับการทำปุ๋ยหมัก ควรเป็นสถานที่ที่อยู่ในบริเวณใกล้เคียงกับแปลง เพาะปลูกพืชที่ใส่ปุ๋ยหมัก เหตุผลก็คือว่า หลังจากที่ได้ปุ๋ยหมักแล้ว จะสามารถนำไปใส่ให้กับแปลง เพาะปลูกพืชที่ใส่ปุ๋ยหมักนั้นโดยสะดวก ซึ่งไม่ต้องเสียค่าขนส่ง และเป็นการลดแรงงานในการนำปุ๋ยไปใช้ เพราะโดยปกติแล้วการขนส่งหรือการขนย้ายปุ๋ยหมักนี้ เป็นปัญหาที่ยุ่งยาก เพราะปุ๋ยหมักที่ได้อยู่ในสภาพยุ่ยและพองตัว ปริมาตรต่อหนึ่งหน่วยน้ำหนักสูง ดังนั้น เวลาขนย้ายไม่สะดวกและเสียค่าขนส่งแพง

ซึ่งบางครั้งทำให้ไม่คุ้มค่าการลงทุน ที่จะขบขุยดังกล่าว โดยเฉพาะถ้ามีการขนส่งระยะไกล ๆ

สถานที่ในการทำปุ๋ยหมัก ควรเป็นที่สูงน้ำไม่ท่วม โดยเฉพาะในช่วงระยะเวลา 3-4 เดือน และควรจะทำรอบ ๆ กองขุย เพื่อเป็นทางระบายน้ำ เมื่อมีฝนตก ทั้งนี้เพื่อป้องกันการสูญเสียธาตุอาหารไปจากกองขุยหมัก ซึ่งเกิดจากน้ำท่วมและฝนตก กองขุย ดังกล่าวจะต้องทำที่กำบังแดดและฝนให้ด้วย เหตุที่ต้องทำกำบังแดดก็เพื่อลดปริมาณแสงแดดที่จะกระทบกองขุย โดยตรง ซึ่งจะทำให้อัตราการระเหยของน้ำจากกองขุย เป็นไปอย่างรวดเร็ว ทำให้ต้องรดน้ำกองขุยบ่อยขึ้น

2. การเตรียมวัสดุสำหรับทำปุ๋ยหมัก

ดังที่ได้กล่าวมาแล้วว่า ปุ๋ยหมัก เป็นปุ๋ยที่มาจากการหมัก เศษพืช ดังนั้นวัสดุส่วนใหญ่ที่จะใช้หมักจึง เป็นชิ้นส่วนส่วนใหญ่ที่มาจากพืช พืชอะไรก็ได้ แต่ควรจะเป็นพืชเป็นส่วนใหญ่ น้ำขิ้นส่วนของพืชมาหั่นหรือตัดให้เป็นชิ้นส่วน เล็ก ๆ หลังจากหั่นหรือตัดแล้ว ก็สามารถคลุกให้เขากันดีด้วยก็ยิ่งดี เพราะบางครั้งส่วนของใบและกิ่งก้านอาจรวมกันอยู่ เป็นกระจุก

3. การกอง เศษพืชทำปุ๋ยหมัก

นำเศษพืชที่หั่นสับ หรือตัดละเอียดแล้ว มากองบนพื้นที่เตรียมไว้ ตามข้อ 1 โดยให้ส่วนกว้างของกองขุยประมาณ 1 เมตร ยาวเท่าไรก็ได้ ขึ้นอยู่กับความยาวของพื้นที่ที่เตรียมไว้ และให้ความหนาชั้นแรกประมาณ 30-40 เซนติเมตร เอาขุยคอกหรือดิน โรยที่ทับผิวหน้าพอให้กลบผิวหน้า เศษพืชจนมิด ทับด้วยขุยวิทยาศาสตร์ (ผสมกัน 3 ชนิด ตามอัตราส่วนที่กล่าวไว้แล้ว) แบ่งออกเป็น 5 ส่วน 1 ส่วนใน 5 ส่วน นำขี้เถาหรือปูนขาวมาโรยที่ทับบาง ๆ พอให้เห็นสีขาว ๆ ทับกองขุยความหนาของส่วนที่ทับเศษพืชชั้นนี้จะประมาณ 5-10 เซนติเมตร ทำซ้ำต่อไปให้ครบ 5 ชั้นจะได้กองขุยหมักสูงประมาณ 1.5 เมตร

ถ้าหากว่าจำเป็นต้องทำปุ๋ยหมัก เป็นจำนวนมากและจำเป็นต้องทำหลาย ๆ กองในพื้นที่เดียวกัน ก็สามารถทำได้โดยกองขุยต่อ ๆ กันได้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แต่จำเป็นต้อง เว้นทาง เดินพอส่มควร เพราะจำเป็นต้องให้หน้ากองปุ๋ย เป็นบางครั้ง และเพื่อความสะดวกใน เวลากลับกองปุ๋ย และที่สำคัญที่สุด คือช่องที่ เว้นไว้นี้จะต้อง เพียงพอสำหรับการระบายอากาศ และความรอนจากกองปุ๋ย ปกติขนาดของช่องที่ เว้นดังกล่าวนี้ประมาณ 0.5-1.0 เมตร ก็เป็นการเพียงพอ

4. การปฏิบัติดูแลกองปุ๋ยหมัก

หลังจากที่กองปุ๋ยหมัก เสร็จ เรียบร้อยแล้ว ให้นำน้ำให้กองปุ๋ยชุ่มอยู่เสมอ แต่อย่าให้แฉะ เพราะ จะทำให้การถ่าย เทอากาศไม่ดีจะกระทบกระ เทือนต่อกิจกรรม ของจุลินทรีย์ในกองปุ๋ย เป็นอย่างมาก บางครั้งถ้าถึง เกิดว่ากองปุ๋ย มีสภาพแฉะเกินไป อาจต้องนำไม้ไผ่ เจาะรูให้ทะลุตลอดทั้งลำ และเจาะรูด้านข้างตามขอ มัดลงไป ใน กองปุ๋ยหมักให้ลึก จะเป็นการช่วยการถ่าย เทอากาศกองปุ๋ยได้ดีขึ้น กองปุ๋ยหมักทิ้งไว้ 2-3 สัปดาห์จะสังเกตเห็น มีความร้อนเกิดขึ้น ความร้อนนี้จะถึงขั้นสูงสุดประมาณ 3-4 สัปดาห์ และเมื่อถึง เวลานั้นก็พร้อมที่จะกลับกองปุ๋ย โดยกลับเอาส่วนบนไว้วางล่าง และข้างล่างไว้วางบน กลับกองปุ๋ยทุก ๆ 3-4 สัปดาห์ และภายใน 3-4 เดือน ปุ๋ยจะมีลักษณะยุบ เปลี่ยน เป็นสีดำหรือน้ำตาล และเป็นปุ๋ยหมักที่พร้อมจะนำไปใช้ได้

3.1 กรรมวิธีในการกองปุ๋ยหมักประเภทต่าง ๆ

ปรัชญา (2521) ได้กล่าวว่า กรรมวิธีการกองปุ๋ยหมัก นั้นสามารถทำได้ หลายแบบตามความ เหมาะสมและตามความต้องการของ เกษตรกร เป็นหลัก ซึ่งพอจะ กล่าวได้ดังนี้

3.1.1 การกองแบบใช้ เศษพืชอย่าง เดียว การกองแบบนี้ เนื่องจากมีแต่ เศษพืชเพียงอย่าง เดียว เท่านั้นไม่มีสารตัว เอง เช่น มูลสัตว์ อุจจาระ หรือสาร เคมี อื่น ๆ มาผสม เนื่องจากหาไม่ได้ การกองแบบนี้ให้ น้ำ เศษพืชที่หามาได้มากองจะ เป็นพื้นดินธรรมดา พื้นซีเมนต์ ในหลุมดิน ในท่อซีเมนต์ หมักที่ โรง เรือนหรือไม่มี หลังคามุงก็ได้ แล้วแต่ความประสงค์ ขนาดของกองนั้น ควร เป็นรูปสี่ เหลี่ยมผืนผ้า เช่น ขนาดของกองกว้าง 2 เมตร ความยาวแล้วแต่จะต้องการ เอา เศษพืชมากอง

แล้วขุดน้ำให้แน่นในขณะเดียวกันก็รดน้ำให้ชุ่ม เพื่อให้หน้าดินแทรกซึม เข้าไปทั่วทุกส่วน ของเศษพืช การให้น้ำในระยะนี้นับว่าสำคัญมากกว่าการให้น้ำในระยะหลัง ๆ เมื่อ ทำการรอกส่งประมาณ 1 เมตร แล้วให้ใช้ดินทับข้างบนให้หนาประมาณ 1 นิ้ว เป็น การเสร็จการกองแบบนี้

วิธีในการกองแบบนี้สามารถทำได้หลายอย่าง เช่น

1. การกองปุ๋ยหมักแบบกองบนพื้นดิน โดยมากนิยมกองบริ เวณที่ราบ เรือน น้ำไม่ขังทำการกองบนพื้นดินกลางแจ้งไม่มีโรง เรือน วิธีนี้เป็นวิธีที่ประหยัดที่สุด การ กองให้ เป็นแบบสี่ เหลี่ยมผืนผ้า ขนาดกว้าง 2-3 เมตร ความยาวไม่จำกัด
2. การกองปุ๋ยหมักแบบกองบนพื้นซีเมนต์กลางแจ้ง ส่วนใหญ่ใช้บนลาน ซีเมนต์ที่ไปตาก เมล็ดพืชแบบนี้ไม่มีหลังคาขนาดของกองกว้าง 2-3 สูง 1-15 เมตร ความยาวไม่จำกัด
3. การกองปุ๋ยหมักบนพื้นดิน แต่กองในคอกไม้ ขนาดคอกกว้าง 3 เมตร ยาว 6 เมตร สูง 1 เมตร กองกลางแจ้งไม่มีหลังคา การกองให้กองครึ่งหนึ่งทาง ข้างหรือทั้งขวางก็ได้พอถึงระยะการกลับก็ให้กลับมาไว้อีกด้านหนึ่ง ภายในคอกเดียวกัน
4. การกองปุ๋ยหมักแบบโรง เรือนมีหลังคา เป็น เรือนโรงที่นำด้วยวัสดุราคา ถูกหาได้ในท้องถิ่น พื้น เป็นพื้นดินธรรมดา ขนาดกว้าง ยาวและสูง ตามอัตราต้องการ วิธีนี้กสิกรต้องการผลิตปุ๋ยหมัก เพียงชั่วคราว เป็น เพียงฤดูกาลที่มีเศษพืช
5. การกองปุ๋ยหมักแบบโรง เรือนมีหลังคา เป็น โรง เรือนที่นำด้วยวัสดุ ถาวร พื้นแบบซีเมนต์ ขนาดกว้าง ยาว และ สูง ความต้องการ วิธีนี้เจ้าของตอง การใช้ เป็นสถานที่ผลิตปุ๋ยหมักอย่างถาวร และใช้ประโยชน์อย่างอื่นด้วย
6. การกองปุ๋ยหมักแบบหลุมดินธรรมดา วิธีนี้เหมาะสำหรับที่ตอนไม่เหมาะ สำหรับที่ราบลุ่ม หรือพื้นที่นาที่มีน้ำท่วมถึง พื้นที่มีความลาด เทเล็กน้อยก็ได้ วิธีนี้ เป็นวิธีประหยัดอีกวิธีหนึ่งที่ไม่ต้องลงทุนมาก ซึ่งมีอยู่ 3 แบบ คือ

6.1 แบบหลุมเดี่ยวขนาดของหลุมมีดังนี้ คือกว้าง ยาว ลึก (2x4x 0.5 เมตร หรือ 3x 6x1 เมตรก็ได้) การก่องให้ก่องเพียงครั้งเดียวของหลุมจนเต็ม คือจะก่องทางซ้ายหรือทางขวาของหลุมก่อนก็ได้ เวลากลับก่องปุ๋ยก็จะกลับจากด้านหนึ่งไว้อีกด้านหนึ่งภายในหลุม และการป้องกันน้ำขัง ให้ทำทางระบายน้ำออกจากหลุมด้วย

6.2 แบบสองหลุม ขนาดของหลุมให้เหมือนแบบ 6.1 ตามต้องการ โดยให้มีทางระบายน้ำออกทั้งสองหลุมและให้สองหลุมอยู่ติดกัน ห่างกัน 50 เซนติเมตร การก่องให้ก่องหลุมหนึ่งจนเต็ม เวลากลับก่องปุ๋ยให้ย้ายจากหลุมหนึ่งไปหลุมสอง คราวต่อไปให้กลับจากหลุมสองไปหลุมหนึ่ง จนกว่าก่องปุ๋ยจะใช้ได้

6.3 แบบสี่หลุม ขนาดของหลุม ควรมีขนาด กว้าง ยาว ลึก เท่ากับ 2x 2x 0.5 เมตร หรือ 3x 6x 0.5 เมตร โดยสี่หลุมเรียงชิดติดกัน ให้แต่ละหลุมห่างกัน 50 เซนติเมตร จุดประสงค์ของการก่องแบบนี้ เพื่อทยอยการก่องปุ๋ยหมักตลอดเวลาไม่หยุดยั้ง เหมาะสำหรับบักสิกรที่มีเศษพืชมาก ๆ และมีเศษพืชทยอยมาตลอดเวลา การก่องในครั้งแรกให้ก่องให้หลุมที่ 1 หลังจากนั้นก็กลับจากหลุมหนึ่งไปหลุม 2 หลุม 3 และหลุม 4 ส่วนที่หลุมที่ 1 ที่วางทำการก่องต่อไปตลอดเวลา การทำแบบนี้จะได้ปุ๋ยหมักใช้ตลอดปี

7. การก่องปุ๋ยหมักแบบหลุมซีเมนต์ ขนาด แบบ วัตถุประสงค์ และวิธีการ ก่องเหมือนหลุมดินทุกประการ ไม่ว่าจะ เป็นแบบหลุมซีเมนต์ 1 หลุม , 2 หลุม , และ 4 หลุม แบบนี้เหมาะสำหรับบักสิกรที่มีฐานะดี และต้องการผลิตปุ๋ยหมักแบบถาวร

8. การก่องปุ๋ยหมักแบบหลุมดิน หรือหลุมซีเมนต์แบบต่าง ๆ ที่มีหลังคามุง และสร้างโรงเก็บปุ๋ยที่มีหลังคามุงติดต่อกันไปอีกหนึ่งหลัง เพื่อต้องการให้ปุ๋ยหมักที่ผลิตได้เก็บเข้าโรงเก็บไว้ก่อนถึงฤดูกาลที่นำไปใช้

9. การก่องปุ๋ยหมักแบบหลุมดิน หรือหลุมซีเมนต์ที่มีหลังคามุงทุกแบบ จุดประสงค์แบบนี้ เพื่อรักษาคุณภาพของปุ๋ยหมักมิให้ถูกแดดและฝน

10. การก่อกองปูหมักแบบหลุมดินหรือหลุมซีเมนต์แบบต่าง ๆ กลางแจ้ง ไม่มีหลังคามุงกันแดดและกันฝน แต่มีโรงเก็บที่มีหลังคามุงสร้างติดต่อกันไปอีกหนึ่งหลัง เพื่อต้องการให้ปุ๋ยที่ผลิตได้ เก็บเอาไว้ในโรงเก็บไว้ชั่วคราวระยะหนึ่งก่อนถึงฤดูกาลที่กำหนดและจำเป็นต้องใช้จึงนำแยกไปใช้ เช่นเดียวกับแบบที่ 9 แต่ปุ๋ยที่ได้จะด้วยคุณภาพกว่า เพราะในกองหมักปุ๋ยนี้กองปุ๋ยต้องตากแดดและฝน

11. กองในทอซีเมนต์ อาจใช้แบบวงกลมขนาดแล้วแต่ความเหมาะสม และปริมาณซากพืชที่มีอยู่ แต่ควรใช้แบบที่มีขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 80 เซนติเมตร สูง 40 เซนติเมตร 2 ท่อ ซ้อนกัน ยาวด้วยซีเมนต์ให้ติดกันรวมแล้วสูง 80 เซนติเมตร กองไว้มุมใดมุมหนึ่งของบ้านก็ได้

12. การก่อกองปูหมักแบบจีนแดง เป็นการก่อกองปูหมักโดยให้มีช่องระบายอากาศในกองปุ๋ยและใช้วัสดุ เช่นดินเหนียว หรือผ้าพลาสติก คลุมไว้ เพื่อรักษาความชื้น ขนาด กองยาว 2 เมตร กว้าง 1 เมตร สูง 1 เมตร

3.1.2 การก่อกองแบบใช้พืชผสมตัวเร่งประเภทมูลสัตว์ชนิดต่าง ๆ และดิน การก่อกองแบบนี้ให้กองเป็นชั้น ๆ ในแบบที่ต้องการ ประสิทธิภาพ (2521) กล่าวว่า ให้อัตราส่วนระหว่างเศษพืช และมูลสัตว์ในอัตรา 100:10 โดยนำหนักให้กองเศษพืชเป็นชั้น ๆ และรดน้ำให้ชุ่มเหยียบย่ำให้แน่น แล้วจึงขังหรือตวงตัวเร่ง ดังกล่าวลงบนชั้นบนหลังจากกองชั้นที่ 1 เสร็จทำต่อไปในชั้นที่ 2, 3 และ 4 โดยให้กองสูงประมาณ 1-1.5 เมตร จึงยุติการกอง ชั้นบนสุดใส่ดินทับหนา 1 นิ้ว

3.1.3 การก่อกองแบบใช้เศษพืชผสมตัวเร่งที่เป็นประเภทมูลสัตว์ หรือดิน และผสมกับสารตัวเร่งประเภทสารเคมี การก่อกองแบบนี้ให้ดำเนินการเหมือนแบบที่ 3.1.2 แต่ขังสารเคมีที่ลงไปบนมูลสัตว์หรือดิน ให้มีอัตราส่วนเศษพืชต่อมูลสัตว์ ต่อสารเคมี 100:10:1 โดยนำหนักในทุกชั้นที่ต้องการ ส่วนชั้นบนสุดให้ใส่ดินทับไว้ให้หนาประมาณ 1 นิ้ว

3.1.4 การก่อกองปุ๋ยหมักโดยใช้เชื้อจุลินทรีย์ ประชัญญา (2521) กล่าวว่า การผลิตปุ๋ยหมักโดยวิธีการต่าง ๆ ดังที่ได้กล่าวมาแล้วในตอนต้น ๆ ถือว่าเป็นการผลิตปุ๋ยหมักแบบธรรมดา คือต้องใช้เวลาในการหมัก แม้จะใส่ตัวเร่งต่าง ๆ เพิ่มลงไปก็ปรากฏว่าปุ๋ยหมักที่ใช้ได้นั้น ยังต้องใช้เวลาานพอสมควร ในระยะหลัง ๆ นี้งานด้านวิชาการการผลิตปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดีกว่าวิธีธรรมดา โดยการใส่เชื้อจุลินทรีย์ชนิดต่าง ๆ เข้าช่วยเร่ง ตลอดจนการใช้สารอินทรีย์และอนินทรีย์ ประเภท สารตัว เร่งการขยายพันธุ์และเพิ่มปริมาณจุลินทรีย์ในปุ๋ยหมักวิธีดังกล่าว พบว่าได้ผลดี กล่าวคือสามารถย่นระยะเวลา การทำปุ๋ยหมักได้มากกว่าคือแทนที่จะใช้เวลาหมักประมาณ 4-8 เดือน ดังที่ได้ปฏิบัติมา แต่ใช้เวลาเพียง 20-24 วัน ปุ๋ยหมักก็สามารถนำไปใช้ได้แล้ว และยังผลิตปุ๋ยหมักได้ทันฤดูกาลอีกด้วย แต่เชื้อจุลินทรีย์และสารเคมีที่ช่วยย่นเวลานี้ประเทศไทยยังไม่สามารถจะทำการผลิตใช้ได้เอง จึงจำเป็นต้องสั่งมาจากต่างประเทศ ซึ่งในปัจจุบันได้มีบริษัท เอกชน สามารถผลิตเชื้อจุลินทรีย์ที่ใช้ในการหมักปุ๋ยขึ้นมาใช้เอง คือ เชื้อพลังไทย 1. ซึ่งเป็นเชื้อแบคทีเรียที่ช่วยในการผลิตปุ๋ยหมัก เพื่อให้ได้ปุ๋ยหมักที่ใช้ระยะเวลาสั้นมาใช้และเป็นหมักที่มีคุณภาพดี ตัวจะได้อีกกล่าวในตอนต่อไป

3.1.4.1 จุลินทรีย์ชนิดต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องในการผลิตปุ๋ยหมัก

พิทยาภรณ์ (2522) ได้รายงานถึงจุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องในการทำปุ๋ยหมักจากข้อมูลต่าง ๆ ที่มีการค้นคว้าทดลอง เกี่ยวกับจุลินทรีย์และกองกรรม ที่เกิดขึ้นในกองปุ๋ยหมักนั้น สามารถจัดแบ่งได้ 3 กลุ่มดังนี้ คือ

1. เชื้อรา (Fungi)
2. เชื้อแบคทีเรีย (Bacteria)
3. เชื้อแอคติโนมัยซีต (Actinomycetes)

โดยแต่ละกลุ่มมีลักษณะจำเพาะต่อการเกิดกิจกรรมในระหว่างการทำปุ๋ยหมัก กิจกรรมของจุลินทรีย์ เหล่านี้ถูกควบคุมโดยปัจจัยต่าง ๆ พืชากรณ (2522) ได้ รายงานว่าที่ เป็นสภาพแวดล้อมในกองปุ๋ยหมักนั้น ปัจจัยต่าง ๆ และสิ่งแวดล้อมค่อนข้าง จะมีบทบาทที่สำคัญดังกล่าวได้แก่

1. อัตราส่วนของสารคาร์บอนต่อไนโตรเจน (C/N ratio)
2. อุณหภูมิ (Temperature)
3. ความชื้น (Moisture)
4. ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)

ดังนั้นจึงจำเป็นที่จะต้องรู้ถึงข้อมูลพื้นฐานเหล่านี้ เพื่อจะได้ปรับสภาพแวดล้อมที่เป็นปัจจัยที่ควบคุมให้เหมาะสม เพื่อช่วยให้จุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก เจริญได้ดี และเกิดกิจกรรมในการย่อยสลายสารอินทรีย์วัตถุได้อย่างรวดเร็ว ซึ่งเกี่ยวกับปัจจัยต่าง ๆ ดังกล่าวมาแล้วในตอนต้น

1. เชื้อรา (Fungi)

เชื้อรา เป็นจุลินทรีย์ชนิดหนึ่ง ลักษณะของการดำรงชีวิตคล้ายกับพืช ซึ่งในสมัยก่อนจัดไว้ เป็นชั้นต่ำ แต่มีความสามารถในการใช้อาหารกว้างมาก ลักษณะ เมื่อดูจากกล้องจุลทรรศน์ เป็น เส้นใยต่อกัน และมี Spore กระจายอยู่

ในกองปุ๋ยหมักจะตรวจพบ เชื้อราอยู่ เสมอ แต่ชนิดของ เชื้อรา แตกต่างกัน ขึ้นอยู่กับวัสดุที่นำมาทำปุ๋ยหมัก ความชื้นและอุณหภูมิของสภาพแวดล้อม เป็นปัจจัยสำคัญที่ควบคุมชนิดและปริมาณของ เชื้อรา แต่ก็ยังพบ เชื้อรา เจริญอยู่บริเวณผิวนอกของกองปุ๋ยหมักจากการศึกษา เชื้อราในกองปุ๋ยหมักในช่วงอุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส เรา สามารถพบ เชื้อราได้ แต่เมื่ออุณหภูมิสูงในถึง 65 องศาเซลเซียส จะไม่พบ เชื้อรา เลย เมื่ออยู่ในสภาพที่แห้งแล้งพบว่าอุณหภูมิสูงขนาด 62-63 องศาเซลเซียส ยัง สามารถพบ เชื้อราได้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ลักษณะของสภาพแวดล้อมที่มีปัจจัยต่าง ๆ ควบคุมจะเป็นตัวคัดเลือกชนิดของเชื้อราที่สามารถดำรงกิจกรรมอยู่ในกองปุ๋ยหมัก จากรายงานของ Finstien and Morris (1975) กล่าวว่า เชื้อราชนิดต่าง ๆ ในกองปุ๋ยหมักในระยะแรก ๆ ของการหมักและในช่วงที่อุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้นจะพบ

Geotrichum candidum และ Aspergillus funigatus เมื่ออุณหภูมิสูงถึง 45-55 องศาเซลเซียส จะพบพวก Cladosporium sp., Aspergillus และ Mucor sp. เมื่ออุณหภูมิสูงกว่านี้อาจจะพบพวก Penicillium dupanti อย่างไรก็ตามชนิดของ เชื้อราดังกล่าวนี้จะแตกต่างกันออกไปขึ้นอยู่กับสิ่งแวดล้อมที่แตกต่างกันด้วย

ชนิดของ เชื้อราที่แยกได้จากกองปุ๋ยหมักในที่ต่าง ๆ จะพบเชื้อรามากมายดังต่อไปนี้คือ

Trichoderma viride, Aspergillus funigatus, Mucor sp., Aspergillus flavus, Aspergillus ustus, Curvularia sp., Rhizopus sp., Penicillium sp. Scopulariopsis sp., Cladosporium sp., Thielablia sp., Alternaria sp., Cephalosporium sp., Sporotrichum sp., Stemphylium sp.

2. แอคติโนมัยซีส (Actinomycetes)

โดยทั่ว ๆ ไป actinomycetes เป็นกลุ่มโตช้ากว่าพวกแบคทีเรียและเชื้อรา และจะเจริญได้ไม่ดี เมื่อในสภาพที่มีการถ่ายเทอากาศไม่ดี และไม่เพียงพอ เนื่องจากจุลินทรีย์พวกนี้ต้องการอากาศออกซิเจนในการเจริญเติบโต เป็นกลุ่มบวมวัสดุที่ใช้ทำปุ๋ยหมัก เป็นจุดสีขาว ๆ คล้าย ผงปูนขาว ซึ่งลักษณะเช่นนี้จะเห็นได้ในกองปุ๋ยหมักหลังจากอุณหภูมิขึ้นถึงจุดสูงสุด

จากการทดลองของ Finstien and Morris (1975) พบว่า Actinomycetes ยังคงเจริญได้ดีในช่วงที่มีอุณหภูมิสูงถึง 65 องศาเซลเซียส การเจริญจะลดลงหรือหยุดชงัก เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นไปกว่า 75 องศาเซลเซียส คุณสมบัติของความสามารถที่เจริญได้ในสภาพที่อุณหภูมิแตกต่างกัน ขึ้นอยู่กับชนิดของ Actinomycetes เป็นสำคัญ Actinomycetes ที่มักจะพบเสมอในกองปุ๋ยหมักได้แก่พวก Thermo-Actinomycetes sp และ Thermosporec sp นอกจากนี้ คุณสมบัติที่สำคัญอีกอย่างหนึ่ง คือ เกือบพวกที่สามารถผลิต เอนไซม์ เซลลูโลส (Cellulose) ออกมาย่อย เซลลูโลสได้อย่างมีประสิทธิภาพดี นอกจาก 2 ชนิดที่กล่าวมาแล้ว อาจะพบพวก Streptomyces sp และ Micromonospora sp อีกด้วย จากข้อมูลต่าง ๆ พอสรุปได้ว่า จุลินทรีย์ เหล่านี้มีบทบาทที่สำคัญในการย่อยสลายอินทรีย์วัตถุ ที่มีอยู่ในกองปุ๋ยหมัก ในขณะที่อุณหภูมิของกองปุ๋ยหมักอยู่ในช่วงอุณหภูมิสูง

ชนิดของ Actinomycetes ที่พบในกองปุ๋ยหมักที่มีทั้งพวกที่ทนต่ออุณหภูมิสูง (Thermotolerant) และพวกที่ชอบเจริญในที่อุณหภูมิสูง (Thermophilic) มีดังนี้คือ

Micromonospora vulgaris, Nocardia brasiliensis, Pseudonocardia

Thermophila, Streptomyces rectus, Streptomyces Thermofuscus,

Streptomyces thermophilus, Streptomyces thermoulaceus,

Streptomyces thermovulgaris, Streptomyces vivlaccoruber,

Thermoactinomyces vulgaris, Thermospora curvata,

Thermospora fusca, Thermospora glaucus,

Thermopvlyspora pvlyspora

3. บักเตรี (Bacteria)

จุลินทรีย์พวกนี้มักพบในท่ช่วงของขบวนการทำปุ๋ยหมัก โดยปริมาณของ บัก เตรีทั้งหมดในกองปุ๋ยหมักประมาณ 2.3×10^8 เซลล์ต่อน้ำหนัก 1 กรัม และพวก ที่มี Spore และทนต่อความร้อนได้ประมาณ 3.9×10^4 เซลล์ต่อน้ำหนัก 1 กรัม ปริมาณของบัก เตรีดังกล่าว ไม่ใช่เป็นค่าคงที่ที่จะผันแปรไปจากนี้ขึ้นอยู่กับสภาพแวดล้อม และวัสดุที่นำมาใช้ทำปุ๋ยหมัก เป็นสำคัญ

จากการศึกษาของ Gaby et al (1973) พบว่าปริมาณของบัก เตรีจะ ลดลง เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น โดยที่ราบบัก จะพบพวก Pseudomonas sp,

Achrobactor sp, Flavobacterium sp, Micrococcus sp, และ Bacillus sp มีปริมาณมากกว่าพวกอื่น ๆ โดยเฉพาะพวกที่ชอบอุณหภูมิสูง ได้แก่ Bacillus subtilis และ Bacillus steaorthemophilus ซึ่งพวกนี้เจริญได้ดีในช่วงอุณหภูมิ 50-60 องศาเซลเซียส ในบางกรณี อาจจะมีถึง 65 องศาเซลเซียส

พวก Bacillus sp เป็นพวกที่สามารถสร้างสปอร์ได้จากการตรวจสอบพบว่าสปอร์จะมีเพิ่มมากขึ้น ตั้งแต่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส เพิ่มขึ้นอีกเมื่ออุณหภูมิสูงมากขึ้นกว่านี้ นอกจากนี้พบว่ามีพวก Clostridium sp ซึ่งสามารถสร้างสปอร์ได้เช่นกัน แต่เจริญได้สภาพที่ไม่มีออกซิเจนได้ และมีบางสายพันธุ์ของพวกนี้ที่มีคุณสมบัติในการย่อยสามารถสลาย เซลลูโลสได้ดี บางครั้งอาจจะพบแบคทีเรีย อีกรวมหนึ่งที่สมารถทนต่อความร้อนได้สูงได้แก่ Thermus aquaticus เจริญได้ดีในช่วงอุณหภูมิ ตั้งแต่ อุณหภูมิ 40-79 องศาเซลเซียส แต่เจริญได้ดีที่สุดในอุณหภูมิประมาณ 70 องศาเซลเซียส

ชนิดของแบคทีเรียที่พบมากในกองปุ๋ยหมัก แบ่งได้ เป็น 2 ประเภท

ประเภทแรก คือ พวกที่ชอบอุณหภูมิปานกลาง (Mesophilic) ได้แก่ แบคทีเรียพวก Cellulomonas folicis, Chondrococcus exigus, Myxococcus virescens, Myxococcus fulcus, Thiobacillus thiooxidans และ Thiobacillus denitrificans

ประเภทที่ 2 คือ พวกที่ชอบอุณหภูมิสูง (Thermophilic) ได้แก่ แบคทีเรียพวก Bacillus subtilis, Bacillus stearothermophilus, Thermus aquaticus.

4.1.4.2 ขบวนการที่เกิดขึ้นในระหว่างการหมักโดยเชื้อจุลินทรีย์ จะเกิดขึ้นโดยขบวนการดังกล่าวต่อไปนี้คือ

1. ขบวนการหมักแบบต้องการอากาศ (Aerobic processing)

ขบวนการที่เกิดขึ้นในกองปุ๋ยหมักแบบนี้เกิดขึ้นโดยกิจกรรมของจุลินทรีย์ที่ต้องการอากาศ (Aerobe microorganism) โดยต้องมีการกลับกองปุ๋ยหมักอยู่เสมอจากการทดลอง โดยใช้ของเหลือทิ้งในเขตเทศบาลทำมาทำปุ๋ยหมัก โดยกลับกองปุ๋ย ทุก ๆ 5-7 วัน จะใช้เวลาในการทำปุ๋ยหมักเพียง 49 วัน จากรายงานของ พิชยาภรณ์ (2522)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นิยมนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การเติมดินส่วนหรือดินที่มีความอุดมสมบูรณ์ลงในกองปุ๋ยหมักในช่วงแรกของการทำก็เพื่อเพิ่มปริมาณของจุลินทรีย์ให้เพียงพอต่อกิจกรรม สำหรับการเติมปุ๋ยคอกและปุ๋ยไนโตรเจนลงในกองปุ๋ยหมัก ก็เป็นการเพิ่มแหล่งไนโตรเจนให้เพียงพอต่อการเจริญของจุลินทรีย์ อันกองปุ๋ยหมักต้องมีการเติมน้ำลงไปเพื่อเพิ่มความชื้นให้อยู่ในระดับ 50-60% (โดยน้ำหนักเปียก) แต่ไม่ให้แฉะ สภาพดังกล่าวนี้จะเป็นระดับที่เหมาะสมต่อการเจริญของจุลินทรีย์ การให้สารที่เป็นแหล่งไนโตรเจนมากเกินไปจะทำให้เกิดก๊าซแอมโมเนียจากกองปุ๋ยหมักและถ้ามีฝนตกน้ำขัง จะทำให้ปุ๋ยหมักอยู่ในสภาพไม่มีอากาศ (Anaerobic) จะทำให้กลิ่นต่าง ๆ และอุณหภูมิจะลดลงอย่างรวดเร็ว

หลังจากกองปุ๋ยหมัก อุณหภูมิจะเริ่มสูงขึ้น เนื่องจากกิจกรรมของจุลินทรีย์และปฏิกิริยาทางเคมีอาจจะสูงขึ้นไปถึง 71 องศาเซลเซียส ในช่วงแรกการทำอุณหภูมิสูงขึ้นจะพบว่า เชื้อราที่มีปริมาณมากกว่าจุลินทรีย์ชนิดอื่น ๆ เมื่ออุณหภูมิเกือบถึงจุดสูงสุด จุลินทรีย์พวกแอคติโนมัยซีส์ ที่ทนต่อความร้อน (Thermophilic actinomycetes) จะเพิ่มปริมาณมากขึ้น นอกจากนี้ยังตรวจพบจุลินทรีย์ที่ทนต่อความร้อน (Thermophilic bacteria) เจริญมากขึ้นด้วยจุลินทรีย์เหล่านี้จะพบอยู่ตลอดในช่วงที่อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักยังคงอยู่สูง การที่อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักสูงจะช่วยทำลายเมล็ดวัชพืช และเชื้อจุลินทรีย์ที่ทำให้เกิดโรคต่าง ๆ ด้วย

ขบวนการทำปุ๋ยหมักได้มีการค้นคว้ากับมากมาย เพื่อปรับปรุงกรรมวิธีและลดระยะเวลาในการทำปุ๋ยหมัก ปัจจัยสำคัญที่ควบคุมการพัฒนาทางด้านกรรมวิธีได้แก่

1. การใช้เชื้อจุลินทรีย์ที่เหมาะสม (Inoculation)
2. การควบคุมความเป็นกรดเป็นด่าง (pH control)
3. การถ่ายเทของออกซิเจน (Oxygen transfer)
4. การเกิดปฏิกิริยาต่าง ๆ :

การทดลองของ Sphon (1870) รายงานเกี่ยวกับการควบคุมปัจจัยต่างๆ หลายอย่างในการทำปุ๋ยหมักจากของเหลือทิ้งจากเขตเทศบาล มีการถ่ายเทอากาศ โดยใช้ท่อต่อเข้าไต่ตอกองปุ๋ย และผ่านอากาศเข้าในกองปุ๋ยหมัก มีการควบคุมความชื้นที่เหมาะสม ต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ โดยการพ่นน้ำเป็นฝอยไปบนกองปุ๋ยหมัก มีเครื่องสำหรับวัดปริมาณออกซิเจน อุณหภูมิ ความชื้น ระบบดังกล่าวนี้สามารถควบคุมปัจจัยต่างๆ ได้ดี โดยปริมาณของออกซิเจนไม่ให้อ่างกว่า 10% และขบวนการหมักสำเร็จภายใน 4 สัปดาห์ โดยที่แอมโมเนียเกือบทั้งหมดถูกเปลี่ยนไปเป็นไนโตรท (NO₂) และไนเตรต (NO₃) ไม่มีการสูญเสียในรูปของก๊าซแอมโมเนียและสารประกอบซัลเฟอร์จะถูกเปลี่ยนไปเป็นซัลเฟต (SO₄) เช่นกัน

2. ขบวนการหมักแบบไม่ต้องการอากาศ (Anerobic Processing)



การย่อยสลายอินทรีย์วัตถุที่เป็นเศษซากของพืชต่างๆ ในสภาพที่ไม่มีอากาศโดยจุลินทรีย์ บางชนิด เช่น Hydrocarbon ไม่สามารถจะถูกย่อยสลายได้ในสภาพที่ไม่มีอากาศ การทำปุ๋ยหมักทั้งสองแบบนี้มีความแตกต่างกัน ทั้งวิธีการและขบวนการที่เกิดขึ้นในกองปุ๋ยและทำให้เกิดลักษณะสำคัญที่แตกต่างกัน 2 ประการดังนี้ คือ

1. ขบวนการจะเกิดขึ้นช้า ๆ กว่าขบวนการแรก
2. ปริมาณความร้อนที่เกิดขึ้นจะน้อยกว่าขบวนการแรก

การทำปุ๋ยหมักแบบไม่ต้องการอากาศ อาจเรียกได้ว่าเป็นซึ่งอุณหภูมิในกองปุ๋ยอยู่ในระดับที่ใกล้ เคียงกับอุณหภูมิเฉลี่ยของอากาศภายนอก ข้อดีก็คือไม่ต้องเสียแรงงานในการกลับกองปุ๋ย โดยปล่อยให้ทิ้งไว้ เช่นนั้นจนได้ปุ๋ยหมัก แต่ในสภาพดังกล่าวจะเกิดกลิ่นที่ไม่ดี เนื่องจากจุลินทรีย์ พวกที่ไม่ต้องการอากาศย่อยสลายโปรตีน ทำให้เกิดสารที่มีกลิ่นต่างๆ สารที่มีกลิ่นเหล่านี้จะยังคงอยู่ในกองปุ๋ยหมัก แต่ถ้ายู่ในสภาพที่มีอากาศสารที่มีกลิ่นอาจถูก Oxidise โดยจุลินทรีย์บางชนิดเกิดเป็นน้ำ คาร์บอนไดออกไซด์, แอมโมเนีย, และซัลเฟต เป็นต้น

อย่างไรก็ตามกลิ่นเหล่านี้จะเกิดขึ้นภายในกองปุ๋ยหมัก และจะค่อย ๆ แพร่กระจายจากภายในออกมาภายนอก พอถึงปริมาณผิวหน้าของกองปุ๋ยหมักก็จะถูกย่อยสลายโดยจุลินทรีย์ที่ต้องการอากาศ ดังกล่าวทำให้เกิดกลิ่นไม่ค้อยรุนแรงนักแต่ฝยกนารมราษะกลับกองปุ๋ยหมัก กลิ่นเหล่านี้จะกระจายออกมาได้ (ตารางที่ 1)

ตารางที่ 1 แสดงสารที่ทำให้เกิดกลิ่นจากการย่อยสลายสารพวก โปรตีน โดยจุลินทรีย์ ที่ไม่ต้องการอากาศ พืชยากรณ (2522)

สารที่ทำให้เกิดกลิ่น	กลิ่น	สารที่เป็นแหล่งทำให้เกิดสารที่มีกลิ่น
1. H_2S (hydrogen sulfide)	เหม็นเน่า	Custine, methionine
2. CH_3SH (methyl mercaptan)	เหม็นเน่า	methionine
3. CH_3SCH_3 (dimethyl sulfide)	เหม็นเน่า	methionine
4. $CH_3CH_2CH_2COOH$ (butyric acid)	เหม็นหืน	glutamic acid
5. $CH_3CH(CH_2)COOH$ (isovaleric acid)	เหม็นหืน	valine
6. $CH_3(CH_2)_4COOH$ (caproic acid)	เหม็นหืน	norleucine
7. $CH_3CH(CH_2)COOH$ (isocarproic acid)	เหม็นหืน	Leucine
8.  (indole)	อุจจาระ	tryptophane
9.  (skatole)	อุจจาระ	tryptophane
10. $(CH_3)_3N$ (trimethylamine)	เหม็นเน่า คาวปลา	choline

3.1.4.3 ขอบเขตงานวิจัยของจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก

จากการศึกษาของ พิทยาภรณ์ (2522) พบว่าขบวนการที่เกิดขึ้นในกองปุ๋ยหมักมีมักจะเป็นไปอย่างช้า เริ่มตั้งแต่การที่นำเอาเศษซากพืช ซึ่งเป็นสารอินทรีย์วัตถุมากองรวมกัน การเปลี่ยนแปลงจะเกิดขึ้นอย่างมีระบบและเป็นขั้นตอนทางนี้ เวศน์วิทยาของจุลินทรีย์ ภายหลังจากถารกองปุ๋ยหมัก เพียงไม่กี่วัน อุณหภูมิสูงขึ้นจนกระทั่งถึง 50-60 องศาเซลเซียส ในช่วงแรกของการเพิ่มอุณหภูมิพบว่า เชื้อราจำนวนมาก เป็นเชื้อราที่ทนต่ออุณหภูมิสูงได้ (Thermotolerant fungi) เชื้อราที่พบอยู่เสมอได้แก่พวก Aspergillus funigatus เชื้อราชนิดนี้เจริญได้ดีทั้งในสภาพอุณหภูมิปานกลาง และที่อุณหภูมิสูง คือตั้งแต่ 20-50 องศาเซลเซียส และยังเป็นพวกที่สามารถย่อยสลาย เซลลูโลสได้ดี ดังนั้น ในช่วงดังกล่าวนี้จึงเป็นระยะที่เริ่มขบวนการย่อยสลาย เซลลูโลส เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นถึง 50-60 องศาเซลเซียส พบว่า จุลินทรีย์พวก Actinomycetes มีปริมาณเพิ่มมากขึ้นการเปลี่ยนแปลงชนิดของจุลินทรีย์ในช่วงนี้ เข้าใจว่า อุณหภูมิเป็นปัจจัยที่ควบคุม ชนิดของ Actinomycetes ที่พบอยู่เสมอได้แก่พวก Thermoactinomycetes sp. ในระยะนี้สามารถมองเห็นลักษณะเป็นจุดสีขาว ๆ เล็ก ๆ ตามวัสดุที่ใส่ทำปุ๋ยหมัก จุลินทรีย์เหล่านี้เจริญเติบโตได้ดีที่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส และสามารถเจริญได้ถึง 60-65 องศาเซลเซียส ในบางครั้งเราพบว่า อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักที่สูงขึ้นถึง 80 องศาเซลเซียส ซึ่งอุณหภูมิที่สูงขนาดนี้ จะทำให้จุลินทรีย์พวกนี้หยุดการเจริญเติบโตและเมื่ออุณหภูมิลดลงถึง 65 องศาเซลเซียสหรือต่ำกว่านี้ จะมีการเพิ่มจำนวนอีกครั้ง

ในระยะเวลาที่อุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้นนี้ พบว่ากิจกรรมของ เอนไซม์ เซลลูเลส (Cellulase) นั้นจึงเชื่อว่าจุลินทรีย์พวก Actinomycetes เหล่านี้มีบทบาทสำคัญต่อขบวนการย่อยสลาย เซลลูโลส เมื่ออยู่ในสภาพที่มีอุณหภูมิสูง ปริมาณของ เซลลูโลส จะลดลงจากตอนแรกเริ่มถึง 40% ลักษณะของ เศษพืชจะเป็นการเปลี่ยนแปลงซึ่งสามารถสังเกตเห็นได้ดี คือสีเข้มขึ้น และ เปื่อยยุ่ยกว่าเมื่อเริ่มต้น

สำหรับพวกลิกนิน เป็นสารประกอบที่ซับซ้อนและทนทานต่อการย่อยสลายของจุลินทรีย์ตัวนั้น ปุ๋ยหมักในขั้นสุดท้ายจะพบลิกนินที่ไม่ย่อยสลาย และกรดฮิวมิก (Humic acide) ซึ่งเกิดขึ้นเนื่องจากการ Oxidise บางส่วนของสารลิกนินโดยจุลินทรีย์

เนื่องจาก เศษพืชหรือวัสดุต่างๆ ที่นำมาทำปุ๋ยหมักมีสารอินทรีย์ที่เป็นองค์ประกอบอยู่แตกต่างกัน รวมทั้งระดับอุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักที่ไม่สม่ำเสมอ จึงทำให้สภาพแวดล้อมในกองปุ๋ยแตกต่างกันด้วย สถานที่ในการทำปุ๋ยหมักแตกต่างกัน ก็มีผลต่อชนิดของจุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องในกระบวนการ เปลี่ยนแปลงดังกล่าว

ปริมาณบริเวณภายนอกของกองปุ๋ยหมัก ซึ่งอุณหภูมิก่อนข้างต่ำและมีความชื้นอยู่น้อย พบว่ามีจุลินทรีย์ พวกแบคทีเรียและเชื้อรา ที่ชอบอุณหภูมิปานกลาง (Mesophilic) แต่ในบริเวณกลางกองปุ๋ยหมัก ซึ่งอุณหภูมิสูงกว่านี้และมีความชื้นมากกว่าจะพบจุลินทรีย์ พวกที่ชอบอุณหภูมิสูง (Thermophile) และพวกที่ทนต่ออุณหภูมิสูง (Thermoduric) การกลับของปุ๋ยหมักหรือการช่วยถ่ายเทอากาศ จะทำให้อุณหภูมิลดลงและทำให้กองมีผลช่วยเร่งอัตราการเกิดกิจกรรมของจุลินทรีย์ ทำให้ระยะเวลาในการทำปุ๋ยหมักสั้นลง

4. ประโยชน์ของปุ๋ยหมัก

ประโยชน์ของปุ๋ยหมักมีมากมายหลายอย่างด้วยกัน ทั้งในด้านปรับปรุงดิน เพื่อเพิ่มผลผลิตทางการเกษตร แก่สภาพสิ่งแวดล้อมและทาง เศรษฐกิจพอสรุปได้ดังนี้

4.1 ประโยชน์ด้านการปรับปรุงดิน

1. ช่วยเพิ่มปริมาณอินทรีย์วัตถุให้แก่ดิน โดยเฉพาะอย่างยิ่งพวกดินทราย ดินที่หน้าดินถูกชะล้าง และดินชั้นล่างที่นำมาใช้ในการเพาะปลูก
2. ช่วยเพิ่มปริมาณแร่ธาตุอาหารพืชที่สำคัญที่ธาตุอาหารพืชหลัก ธาตุอาหารพืชชนิดต่าง ๆ และอาหารเสริม

3. ช่วยรักษาความอุดมสมบูรณ์ให้เกิดขึ้นอยู่ตลอดเวลา โดยที่ธาตุอาหารชนิดต่างๆ ค่อยๆ ละลายออกมา เป็นประโยชน์ต่อพืช ช่วยให้ดินมีประสิทธิภาพในการเพิ่มผลผลิต
4. ช่วยรักษาปฏิกิริยาของดินไม่ให้เปลี่ยนแปลงได้ง่าย โดยเฉพาะปุ๋ยหมัก มีปฏิกิริยาเป็นกรดอ่อนๆ ซึ่งพืชทั่วไปต้องการ
5. ช่วยให้ดินเหนียวซึ่งแน่นทึบ มีความร่วนซุย และดินทรายมีความจับตัวดียิ่งขึ้น
6. ช่วยให้ดินมีความสามารถในการอุ้มน้ำได้ดียิ่งขึ้น เพราะปุ๋ยหมักมีคุณสมบัติคล้ายๆ ฟองน้ำ ดังนั้นสามารถดูดซับน้ำไว้ได้ดี ทำให้พืชได้รับน้ำอย่างเพียงพอ
7. ช่วยป้องกันไม่ให้ดินสูญเสียหรือถูกชะล้างไปได้ง่าย เพราะปุ๋ยหมักช่วยจับน้ำ และ เมื่อดิน เกาะกันดียิ่งขึ้น
8. ช่วยให้เกิดความสะดวกในการไถพรวน และการเตรียมดินโดยหว่าน
9. ช่วยเพิ่มกิจกรรม และปริมาณจุลินทรีย์ในดิน จึงทำให้ความอุดมสมบูรณ์ของดิน เพิ่มขึ้น

4.2 ประโยชน์ในการปรับสภาพแวดล้อม

1. ช่วยกำจัดขยะมูลฝอย โดยทั่วไป ทำให้ บริเวณสะอาดถูกหลักอนามัย
2. ช่วยลดอุบัติเหตุ ได้ ซึ่งมีตัวอย่างอยู่ทั่วไป ที่ทำลาย เศษพืชไม่ถูกวิธีนำไปเผา หรือ เผาตอซัง หรือ เศษหญ้า เศษขยะข้างถนน เป็นวิธีการไม่ถูกต้องทำให้เกิดรถชน การจราจรติดขัด เกิดความเสียหายแก่ชีวิตทรัพย์สินและก่อให้เกิดอากาศ เป็นพิษ การนำเศษพืชเหล่านั้นมาทำปุ๋ยหมัก ก็ช่วยแก้ปัญหาได้

3. เป็นการกำจัดวัชพืชที่ขึ้นทางหลายให้หมดไป ทำให้สัตว์น้ำได้รับแสงแดดเต็มที่ ทำให้สัตว์น้ำเจริญเติบโตขึ้น

4.3 ประโยชน์ในทาง เศรษฐกิจ

1. ช่วยประหยัดและลดปริมาณการใช้ปุ๋ย เคมีที่มีราคาแพงอยู่ในขณะนี้
ลงได้
2. ช่วย เพิ่มผลผลิตทางการ เกษตร ทำให้ เกษตรกรมีรายได้ เพิ่มขึ้น
3. เป็นตัวช่วยสร้างอาหารปลาให้มาอีกชนิดหนึ่ง นับว่า เกิดประโยชน์
ทาง เศรษฐกิจในทาง ประมงด้วย

อุปกรณ์และวิธีทดลอง

อุปกรณ์

อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลองครั้งนี้ประกอบด้วย

1. รถเข็น สำหรับขนมูลไก่ มูลโค เศษวัสดุ และ เศษพืช
2. ปุ้งกี กล้วย และจอบ
3. ถังน้ำและบัวรดน้ำ
4. เต้าและหมอตมน้ำ
5. มีดตัดหญ้า และมีดหั่นหญ้าให้เป็นชิ้น เล็กๆ
6. เทอร์มอมิเตอร์ สำหรับวัดอุณหภูมิ เป็นองศา เซ็นติ เกรด
7. เศษหญ้าขนแห้ง
8. เศษฟางแห้ง
9. มูลโค

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

10. มูลไก่
11. วัสดุพีชจากแปลงพีชสวน
12. นมผง
13. เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1
14. ปุ๋ยยูเรีย (46% N)
15. เศษใบไม้แห้ง

วิธีการทดลอง

1. การเตรียมสถานที่ทดลอง

บริเวณแปลงพีชสวนทางด้านทิศตะวันออก เป็นที่โล่งแจ้งใกล้สระน้ำ และมีร่มเงาจากแนวต้นสนริมสระน้ำ จึงเหมาะสมในการใช้เป็นสถานที่ทดลอง การเตรียมสถานที่ เริ่มจากถางหญ้าบริเวณที่ใช้ทำการทดลองออกหมด เกลี่ยหน้าดินจนเรียบ ขนาดของบริเวณที่ใช้ในการทดลองกว้างประมาณ 2 เมตร ยาวประมาณ 10 เมตร ใช้สำหรับทดลองผลิตปุ๋ยหมัก จำนวน 5 กอง

2. การเตรียมวัสดุที่ใช้ในการทดลอง

2.1 การเตรียมฟางแห้งที่ใช้ จะต้องให้ฟางแห้งที่แห้งแล้วมีขนาดเป็นท่อนสั้นๆ ซึ่งในการทดลองครั้งนี้ใช้ฟางแห้ง ซึ่งขนาดด้วยเครื่องขูดข้าว จึงมีขนาดของฟางเป็นท่อนสั้นๆ ประมาณ 1 คืบ ฟางแห้งที่ใช้ทั้งหมดกองละ 30 กิโลกรัม จำนวน 2 กอง เป็นน้ำหนักฟางแห้งที่ใช้ทั้งหมด รวม 60 กิโลกรัม

2.2 การเตรียมหญ้าขนแห้ง โดยตัดหญ้าขนสด นำมาหั่นเป็นท่อนสั้นๆ ประมาณ 1 คืบ แล้วตากให้แห้ง หญ้าที่ใช้ตัดมาจากหญ้าขนที่ยังสดและขึ้นอยู่ภายในคณะเทคโนโลยีการเกษตรบริเวณแปลงพีชสวน ตากแห้งแล้วชั่งน้ำหนักปริมาณหญ้าขนแห้งสำหรับทำปุ๋ยหมัก 1 กอง จะใช้หญ้าขนจำนวน 30 กิโลกรัม

2.3 การเตรียมเศษพืช ซึ่งตัดมาจากแปลงพืชสวนในคูนน้ำมีทั้งกก กลมและหญ้าขนนำขึ้นมาตากแห้ง ไม่น้ำ ซึ่งน้ำหนัก สำหรับปุ๋ยหมัก 1 กอง โดยใช้พืชแห้ง 30 กิโลกรัม

2.4 การเตรียมเศษใบไม้ โดยใช้เศษใบไม้แห้งภายในคณะ เทคโนโลยีการเกษตร จำนวน 30 กิโลกรัม สำหรับทำปุ๋ยหมัก 1 กอง

2.5 การเตรียมมูลโคและมูลไก่ มูลโคและมูลไก่ที่ใช้ นำมาจากภาค วิชา เทคโนโลยีการผลิตสัตว์ คณะ เทคโนโลยีการเกษตร จำนวนมูลโคที่ใช้สำหรับ ทำปุ๋ยหมัก 1 กองหนัก 20 กิโลกรัม และมูลไก่ที่ใช้สำหรับทำปุ๋ยหมัก จำนวน 4 กอง กองละ 20 กิโลกรัม เป็นปริมาณมูลไก่ทั้งหมด 80 กิโลกรัม

2.6 การเตรียมเชื้อจุลินทรีย์ที่ใช้

ขั้นตอนในการเตรียมเชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1

1. นำนมผงมา 1 ถูง น้ำหนักเท่ากับ 450 กิโลกรัม
2. นำเชื้อจุลินทรีย์พลังไทย 1 มาจำนวน 1 ถูง น้ำหนัก เท่ากับ 10 กรัม
3. ตมน้ำปริมาณ 20 ลิตร ในหมอตมน้ำ ปรับให้มีอุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เมื่อได้น้ำอุ่นที่มีอุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส แล้วใส่ เชื้อพลังไทย 1 ที่จิ้งไว้นาน 45 นาที เมื่อครบระยะเวลา 45 นาที แล้วใส่ นมผงจำนวน 450 กรัม ลงไปในหม้อเชื้อพลังไทย 1 เพื่อให้เป็นอาหารของเชื้อ ที่จิ้งไว้ประมาณ 30 นาที เพื่อให้ เชื้อจุลินทรีย์ได้ใช้อาหาร เหล่านี้ และจะช่วยให้มีการแตกตัวเพิ่มขึ้น เพื่อเพิ่มปริมาณของจุลินทรีย์ที่จะเข้าไปย่อยสลายในกองปุ๋ยหมักต่อไป หลังจากนั้น เมื่อที่จิ้งไว้นครบ 30 นาที เติมน้ำลงไปอีก 10 ลิตร ในหม้อต้มเป็นการเสร็จสิ้น การเตรียมเชื้อจุลินทรีย์ที่ใช้ พร้อมทั้งจะนำไปรดบนกองปุ๋ยหมักที่ เตรียมไว้ต่อไป

3. การคองปุ๋ยหมัก

คองปุ๋ยหมักที่ใช้ในการทดลองครั้งนี้ มีจำนวนทั้งหมด 5 กอง ดังนี้ คือ

- กองที่ 1 ใช้เศษหญ้าแห้งจำนวน 30 กิโลกรัม ผสมกับมูลไก่ จำนวน 20 กิโลกรัม และปุ๋ยยูเรียจำนวน 250 กรัม
- กองที่ 2 ใช้เศษวัชพืชจากแปลงพืชสวนแห้ง จำนวน 30 กิโลกรัม ผสมกับมูลไก่ จำนวน 20 กิโลกรัม ผสมด้วยปุ๋ยยูเรีย จำนวน 250 กิโลกรัม
- กองที่ 3 ใช้เศษฟางแห้ง จำนวน 30 กิโลกรัม ผสมกับมูลโค จำนวน 20 กิโลกรัม และใช้ปุ๋ยยูเรีย จำนวน 250 กรัม
- กองที่ 4 ใช้เศษฟางแห้ง จำนวน 30 กิโลกรัม ผสมกับมูลไก่จำนวน 20 กิโลกรัม และปุ๋ยยูเรีย จำนวน 250 กรัม
- กองที่ 5 ใช้เศษใบไม้แห้ง จำนวน 30 กิโลกรัม ผสมกับมูลไก่จำนวน 20 กิโลกรัม และใช้ปุ๋ยยูเรีย 250 กรัม

การคองปุ๋ยหมัก นำวัสดุตั้งกล่าวใน กองที่ 1 กองที่ 2 กองที่ 3 กองที่ 4 และกองที่ 5 มาผสมกับปุ๋ยคอก ในอัตราส่วน 3 : 2 โดยน้ำหนัก และเมื่อชั่งน้ำหนักของ เศษวัสดุที่ใช้มูลสัตว์และปุ๋ยยูเรีย ได้จำนวนที่ต้องการ แล้วนำไปกองบนแปลงที่เตรียมไว้ คลุกเคลาววัสดุที่ใช้มูลสัตว์และปุ๋ยยูเรียให้เข้าด้วยกัน หลังจากนั้น นำเศษวัสดุผสมเหล่านี้ ไปกองให้เป็นรูปสี่เหลี่ยมผืนผ้าทั้ง 5 กอง จะได้คองปุ๋ยหมัก สูงประมาณ 50 เซนติเมตร กว้าง 1 เมตร ยาว 1 เมตร ในขณะที่คลุกเคลา เศษวัสดุและมูลสัตว์ที่ใช้ในนั้น รดน้ำลงไปด้วย เพื่อให้คองปุ๋ยมีความชื้นพอประมาณ และเพื่อให้งานของจุลินทรีย์ในคองปุ๋ยหมัก จะได้ทำการย่อยสลาย เศษวัสดุที่ใช้ต่างๆ ได้ดีขึ้น โดยใช้น้ำรดลงไปบนคองปุ๋ยหมักกองละ 15 ลิตร และโรยปุ๋ยยูเรียลงไปจำนวนกองละ 250 กรัม

เมื่อเตรียมกองปุ๋ยหมักสำเร็จเรียบร้อยแล้ว ใช้ไม้ไผ่เจาะรูไปบนกองปุ๋ยหมัก โดยให้ห่างกันรูละประมาณ 1 ฟุต โดยรอบกองปุ๋ยหมัก ต่อจากนั้น นำเชื้อจุลินทรีย์ที่เตรียมไว้รดลงไปในกองปุ๋ยหมัก ทั้ง 5 กอง โดยรดกอละ 6 ลิตร

4. การปฏิบัติดูแลรักษากองปุ๋ยหมัก

การปฏิบัติดูแลรักษากองปุ๋ยหมัก หลังจากกองเสร็จเรียบร้อยแล้วและรดเชื้อจุลินทรีย์ลงไปในกองปุ๋ยหมักแล้ว เริ่มกลับกองปุ๋ยหมักครั้งแรก เมื่อกองปุ๋ยหมักครบ 48 ชั่วโมง (2 วัน) หลังจากนั้นกลับกองปุ๋ยหมัก 5 วันต่อครั้ง จนกว่าปุ๋ยหมักจะนำไปใช้ได้

ในการทำปุ๋ยหมักครั้งนี้ ให้นำกองปุ๋ยหมักให้ขึ้นน้อยสม่ำเสมอ ประมาณ 50% โดยประมาณ คือ สัน เกิดจากความชื้นในกองปุ๋ยหมักไม่ให้อถึงกับแฉะ และนับว่ามีความสำคัญมาก เพราะความชื้นในกองปุ๋ยหมัก มีส่วนสัมพันธ์กับการที่จะทำให้เกิดเชื้อพืช เชื้อฟางขาว เชื้อใบไม้ และเชื้อหญ้าขน เน่า เปื่อยผุพังเร็วขึ้น การตรวจดูความชื้นของปุ๋ยหมักตรวจ เป็นประจำทุกวัน หากวันใดกองปุ๋ยหมักแห้งเกินไป ก็รดน้ำเพิ่มให้ และการรดน้ำเพิ่มให้ นั้น จำนวนน้ำที่รดมากน้อย เท่าใดนั้น ต้องอาศัยการสังเกตุจากการระเหยของน้ำจากกองปุ๋ยหมัก เป็นสำคัญด้วย

โดยปกติแล้วกองปุ๋ยหมัก บริเวณผิวบนและด้านข้างมักจะแห้ง เพราะถูกแดดเผาและลมโกรกอยู่เสมอ แต่ถึงลงไปกองปุ๋ยหมักประมาณ 6 นิ้วฟุต จะมีความชุ่มชื้นดี ฉะนั้น การรดน้ำทำวันละ 1 ครั้ง ในตอนบ่าย เมื่อกองปุ๋ยหมักแห้ง หากกองปุ๋ยหมักเปียกชื้นดี ก็ไม่ต้องรดน้ำ การรดน้ำให้รดจากด้านบนสุดของแปลงลงมา โดยใช้บัวรดน้ำ

5. การบันทึกผลการทดลอง

5.1 การบันทึกอุณหภูมิของกองปุ๋ยหมัก

ในการทำปุ๋ยหมัก อุณหภูมิและความชื้นของกองปุ๋ยหมัก นับว่าเป็นสิ่งสำคัญมากและมีส่วนช่วยส่งเสริมในการทำให้จุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมักทำงานได้ดียิ่งขึ้น และช่วยในการย่อยสลายวัสดุ ที่ใช้ในการทำปุ๋ยหมักได้รวดเร็วขึ้น จึงได้มีการวัดอุณหภูมิในกองปุ๋ยหมัก และปริมาณอุณหภูมิรอบๆกองปุ๋ยหมัก เพื่อเป็นแนวทางในการพิจารณาด้วย

การวัดอุณหภูมิของปุ๋ยหมักวัด เป็นประจำทุกวัน วันละ 2 ครั้ง จากวันแรกของการกองปุ๋ยหมัก ไปจนครบระยะ เวลาที่สามารถนำปุ๋ยหมักนั้นไปใช้ได้ ทั้งนี้ เพื่อต้องการทราบอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักแต่ละกองว่ามี การเปลี่ยนแปลงมากน้อยแค่ไหน ซึ่งการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิมิมีส่วนชี้ให้เห็นระยะการหมักของปุ๋ยหมัก และขีดความสามารถของจุลินทรีย์ในการทำงานของจุลินทรีย์ที่ใช้เป็นตัวเร่งในการผลิตปุ๋ยหมัก เพราะถ้าหากอุณหภูมิสูงเกินไป จุลินทรีย์จะตาย เมื่ออุณหภูมิสูงถึงระดับหนึ่ง จุลินทรีย์ไม่สามารถมีชีวิตอยู่ได้ จากรายงานของพิทยาภรณ์ (2522) ต้องกลับกองปุ๋ยหมักทันที เพื่อลดความร้อนในกองปุ๋ยหมัก เพื่อแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักกับอุณหภูมิภายนอกด้วย การวัดใช้เทอร์โมมิเตอร์ แบบ องศาเซลเซียส ส่วนเวลาที่วัดกระทำในตอน เวลา 11.00 นาฬิกา หนึ่งครั้ง และ เวลา 16.00 นาฬิกา อีกหนึ่งครั้ง โดยวัดครั้งละ 3 จุด คือด้านหัวกอง กลางกอง และท้ายกองปุ๋ยหมัก โดยทิ้งไว้ประมาณ 3 นาที และหาอุณหภูมิเฉลี่ยประจำวันของแต่ละกองบันทึกไว้ เป็นอุณหภูมิประจำวันด้วย ตามตารางที่ 2 สิ่ง เกตุบันทึกผลการทดลอง เพื่อดูการเปลี่ยนแปลงของกองปุ๋ยหมักที่ เน่า เปื่อยว่ามี การเปลี่ยนแปลงอย่างไรเป็นประจำทุกๆ 5 วัน แล้วบันทึกผลการเปลี่ยนแปลงของกองปุ๋ยหมักของแต่ละกองในระยะเวลา 5 วัน

5.2 การวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารของวัสดุก่อนและหลังการหมัก

5.2.1 การเตรียมตัวอย่างปุ๋ยหมักสำหรับการวิเคราะห์

เมื่อปุ๋ยหมัก เปลี่ยนสภาพ เป็นปุ๋ยอย่าง เห็นได้ชัด จึง ทำการ เก็บตัวอย่าง เพื่อส่ง เกตุดูแลักษณะและการ เปลี่ยนแปลง ทั้งนี้ นอก เหนือจาก การที่ได้บันทึกลักษณะการหมักของแต่ละช่วง 5 วัน การเก็บตัวอย่างทุกตัวอย่างนี้ เก็บ เมื่อหลังจากกลบกองปุ๋ยหมักครั้งที่ 3 คือในวันที่ 15 ของการหมัก และนำ ตัวอย่างไปวิเคราะห์หาปริมาณธาตุอาหาร ณ กองการเกษตร เคมี กรมวิชาการ เกษตร กระทรวง เกษตรและสหกรณ์

การเก็บตัวอย่าง โดย เอาปุ๋ยหมักตรงส่วนหัวกอง กลางกอง และท้ายกอง โดยไม่ได้คัดเลือก เอาส่วนหนึ่งส่วนใดโดยเฉพาะ นำมา คลุกเคล้ากันดีแล้วนำไปตากให้แห้ง เป็นเวลา 2 วัน แล้วแบ่งกองปุ๋ยหมักออก เป็น 3 กองๆ ละ 1 กิโลกรัม เลือกเอา 1 กอง จำนวน 1 กิโลกรัม จดวัน เดือน ปี ตลอดจนชนิดของวัสดุ สารตัวเร่งที่ใช้กำกับไว้ จากนั้นนำไปวิเคราะห์ เพื่อหาปริมาณธาตุอาหารของพืช คือ % N, % P₂O₅, % K₂O, C/N ratio และ pH ของปุ๋ยหมักแต่ละกอง ณ กอง เกษตร เคมี ดังกล่าว

5.2.2 การวิเคราะห์ตัวอย่างปุ๋ยหมัก

เมื่อกองปุ๋ยหมักแต่ละกองครบระยะ 15 วันแล้ว จึง นำไปทำการวิเคราะห์ เพื่อหาปริมาณธาตุไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโปแตสเซียม โดยคิด เปรียบ เทียบปริมาณของธาตุทั้งสาม เป็น เปอร์เซ็นต์

ตัวอย่างที่นำไปวิเคราะห์ทั้งหมด 5 ตัวอย่าง (กองละ 1 ตัวอย่าง) โดยวิเคราะห์ตามวิธีการของ เกษตร เคมี ที่กระทำกันอยู่ในปัจจุบันนี้ และอยู่ภายใต้ ความควบคุมดูแลของ เจ้าหน้าที่ของกอง เกษตร เคมี โดยเฉพาะ

1. วิธีการย่อยตัวอย่างปุ๋ยหมัก เพื่อวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารต่างๆ

เอาตัวอย่างจากการสุ่มนั้นนำมาตากให้แห้ง เป็นระยะเวลา 2 วัน แล้วนำไปบดโดย เครื่องบด (Grinding machine) จนละเอียดเป็นผง นำไปเก็บใส่ขวด พร้อมทั้งจดเบอร์ไว้ หลังจากนั้น นำตัวอย่าง เศษปุ๋ยหมัก เหล่านี้ไปหาค่าของปริมาณ ไนโตรเจน (% N), ฟอสฟอรัส (% P_2O_5) โพแทสเซียม (% K_2O) และ Organic carbon ที่อยู่ในปุ๋ยหมัก โดยดำเนินการย่อย (digest) ตัวอย่างปุ๋ยหมักโดยวิธี Wet digestion เสียก่อน วิธีการย่อยนั้นใช้ Hydrochloric extract **เช่นตัวอย่างถัดไป** ซึ่งตัวอย่างมาประมาณ 2 กรัม เขี่ยใส่ใน Basin porcelein crucible แล้วนำเขาเผาในเตาเผา (Muffle) จนร้อนแดง ต่อจากนั้นนำมาละลายกับ Conc HCL จำนวน 25 มิลลิลิตร แล้วล้างด้วยน้ำร้อน จนกระทั่งหมดกรด (ใช้ $AgNO_3$ เป็นตัวทดสอบ) หลังจากนั้นทำให้สารละลายมีปริมาณ 500 มิลลิลิตร เก็บสารละลายที่ย่อยได้นี้ไว้ เพื่อนำไปวิเคราะห์หาปริมาณของ โพแทสเซียม (% K_2O) และ ฟอสเฟต (P_2O_5) ตามลำดับ

2. วิธีการวิเคราะห์หาปริมาณของ โพแทสเซียม (% K_2O)

ใช้ปิเปตดูดสารละลาย Hydrochloric extract มาในจำนวน 50 มิลลิลิตร ใส่ใน Basin Porcelain crucible แล้วนำไปเคี่ยวบน Water bath จนแห้ง ละลายด้วยน้ำร้อนอีกครั้งหนึ่ง หลังจากนั้นนำไปกรองล้างด้วยน้ำร้อนจนสะอาด อนุมูลเกลือคลอไรด์น้ำสารละลายที่กรองได้ (Filtrate) ไปเคี่ยวจนเกือบแห้ง เหลือปริมาตรประมาณ 50 มิลลิลิตร แล้วถ่ายลงใน Basin นำไปเคี่ยวบน Water bath อีกให้เหลือปริมาตรประมาณ 20-30 มิลลิลิตร แล้วนำไปใส่เกลือแกง (NaCl) จนอิ่มตัว หลังจากนั้นเอาสารละลายนี้ จำนวน 10 มิลลิลิตร ใส่ใน Basin อีกครั้งหนึ่ง แล้วใส่ $CaCl_2$ 10% จำนวน 10 มิลลิลิตร และ $NaNO_3$ 10% จำนวน 10 มิลลิลิตร ลงไปแล้ว นำไปเคี่ยวบน Water bath

จนแห้ง (ขณะเคี่ยวพยายามคนอยู่เรื่อยๆ) เพื่อให้แห้งแล้วนำไปใส่ **Gracial Acetic Acid 10%** จำนวน 10 มิลลิลิตร เมื่อละลายดีแล้ว นำเข้าไปปั่นในเครื่องปั่น (Centrifuge) 3 ครั้ง เพื่อล้างตะกอนให้ใสสะอาด ครั้งแรกใช้เวลา 25 นาที ครั้งที่ 2 นาน 20 นาที ครั้งที่ 3 นาน 15 นาที ตามลำดับ เมื่อใช้น้ำล้างตะกอนจนใสดีแล้ว เทน้ำล้างตะกอนทิ้งจนหมด แล้วนำตะกอนที่เหลือนี้ ลงลงใน beaker แล้วใส่ KMnO_4 (N_{20}) ประมาณ 20 มิลลิลิตร และใส่ H_2SO_4 50% จำนวน 10 มิลลิลิตร ตมให้เกือบเดือดเอาไปไตเตรทกับ 0.05 N Oxalic acid และ back titrate กับ KMnO_4 0.05 N จนถึง End point แล้วคำนวณหาเปอร์เซ็นต์ของ Potassium Oxide ตามลำดับ

3. วิธีการวิเคราะห์หาปริมาณของฟอสฟอรัส ($\% \text{P}_2\text{O}_5$)

ใช้ปิเปตดูดสารละลาย Hydrochloric extract ลงใน Basin จำนวน 50 มิลลิลิตร แล้วนำไปตั้งบน Water bath เคี่ยวจนแห้ง นำไปละลายต่อด้วยน้ำร้อนกรองและล้าง อนุมูลคลอไรด์ให้ออกจนหมด

นำตะกอนและกระดาษกรองนั้นใส่ลงใน Basin แล้วใส่ H_2SO_4 10% จำนวน 50 มิลลิลิตร นำไปตั้งบน Water bath เคี่ยวให้สารละลายอยู่เหลือประมาณ 30 มิลลิลิตร นำไปกรองล้างตะกอนด้วยน้ำร้อนจนหมด อนุมูลคลอไรด์ น้ำล้างกรองนี้ไประเหยจนเหลือปริมาตรเพียง 30-50 มิลลิลิตร ที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส หลังจากนั้นใส่ Conc. NH_4NO_3 ลงไป 25 มิลลิลิตร ตมต่อไปที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส แล้วใส่ Ammonium molybdate จำนวน 25 มิลลิลิตร และกรด HNO_3 จำนวน 25 มิลลิลิตร ($\text{HNO}_3:\text{H}_2\text{O} = 120:100$) รวมด้วย ตั้งทิ้งไว้ให้เย็นตลอดคืน เพื่อให้ตะกอนตกให้หมด หลังจากนั้นนำไปกรองโดยผานลงใน Filter sinter glass crucible โดยใช้เครื่องดูด Suction ล้างตะกอนหลายๆครั้ง ด้วยน้ำกลั่นจนหมดกรด ถายและล้างตะกอน

ลงไปใน beaker จนหมดตะกอน น้ำตะกอนที่ได้มาละลายใน 1.00 N NaOH แล้วไตเตรทกับ 0.1 N H_2SO_4 คำนวณหา เปอร์เซ็นต์ของ P_2O_5 ตามลำดับ

4. วิธีการวิเคราะห์หาปริมาณของไนโตรเจน (% N)

ใช้ปุ๋ยหมักที่บดแล้ว จำนวน 2 กรัม (ใช้กระดาษกรองรองรับ) แล้วใส่กระดาษกรองพร้อมทั้งปุ๋ยหมัก ลงใน Kjeldahl Flask หลังจากนั้นใส่ K_2SO_4 ลงไปในปริมาณ 15 กรัม พร้อมทั้งใส่ $CaSO_4$ 0.5 กรัม ผสมกับ Conc H_2SO_4 (N_2 Free) ลงไปจำนวน 25 มิลลิลิตร นำไป digest ในตู้ควัน จนสารละลายใส ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น แล้วนำไปเติมน้ำกลั่น ประมาณ 250 มิลลิลิตร หยด Phenolphthalein ลงไป 1-2 หยด แล้วใส่ NaOH 50% จำนวน 60 มิลลิลิตร พร้อมทั้งใส่ Pumice stone ในปริมาณ 2-3 กรัม แล้วกลั่นทันที สารละลายที่กลั่นได้ ใสลงใน Flask 250 มิลลิลิตร ซึ่งใส่ 0.1 N H_2SO_4 จำนวน 25 มิลลิลิตร น้ำ 25 มิลลิลิตร กลั่นจนได้ ปริมาตรทั้งหมด 150 มิลลิลิตร แล้วนำไปไตเตรท กับ 0.1 N H_2SO_4 ใช้ Ethyl Red เป็น Indicator ในการบอก end point หลังจากนั้น นำค่าที่ได้ไปหา เปอร์เซ็นต์ไนโตรเจนในปุ๋ยหมักตามลำดับ

5. วิธีการวิเคราะห์หาปริมาณของอินทรีย์คาร์บอน (Organic Carbon)

สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์หา Organic carbon มีดังนี้

1. สารละลายมาตรฐาน 0.5 N. $K_2Cr_2O_7$
2. สารละลาย 0.5 N. $FeSO_4$

ละลาย $FeSO_4$ จำนวน 139 กรัม หรือ $Fe(NH_4)(SO_4)_2 \cdot 6 H_2O$ จำนวน 196.1 กรัมลงไปในน้ำกลั่น 500 มิลลิลิตร หลังจากนั้น

ผสม H_2SO_4 Conc. ลงไป 20 มิลลิลิตร แล้วทำให้มีปริมาตรสุดท้ายเท่ากับ 1 ลิตรด้วยน้ำกลั่น

3. สารละลายกรด H_2SO_4 เขมขน 95%

4. Indicator O-phenanthhaline, ferrous sulfate

ละลาย 0.74 กรัม O-phenanthhaline และ 0.35 กรัม

Ferrous Sulfate ลงไปในน้ำกลั่น จำนวน 50 มิลลิลิตร

วิธีการวิเคราะห์น้ำอ้อยวิธีการของ Black and Walkley

(Modified) เป็นสำคัญ กล่าวคือ ในการวิเคราะห์จะเริ่มจากการชั่งบ่มหนักแห้งที่บดละเอียด ผ่านตะแกรงขนาด 0.5 มิลลิเมตร มาแล้วในจำนวน 0.5-2.0 กรัม ใส่ลงใน Erlenmayer flask 250 มิลลิลิตร ใช้ปิเปตดูดสารละลาย $K_2Cr_2O_7$ 0.5 N ใส่ลงไป จำนวน 10 มิลลิลิตร พยายามให้ปิเปตแตะกับก้น flask มากที่สุด เพื่อไม่ให้มีน้ำยากระเด็นขึ้นมาที่ขอบ flask เติมกรดกำมะถัน เขมขนลงไป จำนวน 10 มิลลิลิตร โดยรินจากกระบอกตรง ให้กรดค่อยๆ ไหลลงไป ตามขอบของ flask พร้อมกับหมุน flask ไปรอบๆ ซ้ำๆ เพื่อให้เกิดปฏิกิริยาและความร้อนสม่ำเสมอโดยตลอด บล่อยทิ้งไว้ 30 นาทีแล้ว เติมน้ำกลั่นลงไปประมาณ 15 มิลลิลิตร หยด Indicator ลงไป 3 หยด ไตเตรท ทันทีด้วย Ferrous sulfate จนสีของสารละลาย เปลี่ยนจากสี เขียว เป็นสีน้ำตาลปนแดง หากไตเตรทเกิน end point จนปริมาณของน้ำยา dichromate และ Ferrous sulfate ที่ใช้เกินกำหนด ก็ควรทำ Black titrate โดยใช้สารละลาย $K_2Cr_2O_7$ ในจำนวน 10 มิลลิเมตร ปริมาตรของสารละลาย $K_2Cr_2O_7$ ที่ถูก reduced ควรจะอยู่ระหว่าง 2-8 มิลลิลิตร ถ้าหากใช้สารละลาย $K_2Cr_2O_7$ น้อยกว่า 2 มิลลิลิตร ก็ควรนำใหม่โดยเติมน้ำหนักบ่มหนักตัวอย่างลง 1 เตา ถ้าใช้สารละลาย $K_2Cr_2O_7$ มากกว่า 8 มิลลิลิตร ก็ควรนำใหม่โดยการลดน้ำหนักบ่มตัวอย่างลงไป 1 เตา และคำนวณหา Organic carbonต่อไป

สถานที่ทำการทดลองและระยะเวลาของการทดลอง

การทดลองกระทำในบริเวณแปลงพืชสวน แนวต้นสน ด้านทิศตะวันออกของแปลง คณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า วิทยาเขตเจ้าคุณทหาร ลาดกระบัง เขตลาดกระบัง กรุงเทพมหานคร

ระยะเวลาของการทดลอง ตั้งแต่วันที่ 20 ธันวาคม 2523 ถึงวันที่ 20 มกราคม 2524



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ผลและการวิจารณ์ผลการทดลอง

1. การศึกษาเกี่ยวกับการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในกองปุ๋ยหมัก

ในการผลิตปุ๋ยหมัก (Compost) ซึ่งเป็นปุ๋ยธรรมชาติ เพื่อประโยชน์ในทางด้านการเกษตรนั้น สิ่งที่จะต้องพิจารณาเป็นประการสำคัญ ก็คือ พยายามผลิตปุ๋ยหมักให้ได้ใช้ในชั่วระยะเวลาอันสั้น หรือทำให้ปุ๋ยหมักที่ได้มีคุณภาพดี มีปริมาณแร่ธาตุอาหารพืชสูง สำหรับในกรณีแรกของการผลิตปุ๋ยหมักนั้น จะเห็นว่าการผลิตปุ๋ยหมักจะสำเร็จได้ช้าหรือเร็ว เพียงใด ดัชนี (index) ที่เป็นตัวบ่งบอกถึงสิ่งนี้ได้ก็คือการเปลี่ยนแปลงของระดับอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก เป็นสำคัญ ซึ่งอาจกล่าวได้ว่า อุณหภูมิของกองปุ๋ยหมัก เป็นสำคัญ ซึ่งอาจกล่าวได้ว่า อุณหภูมิของกองปุ๋ยหมักที่เปลี่ยนแปลงไปในแต่ละระยะเวลาของการหมัก จะบ่งถึงว่าปุ๋ยหมักนี้ได้ผ่านขั้นตอนในการสลายตัวสำเร็จเร็วหรือช้า เพียงใด โดยเฉพาะ เมื่อต้องการที่จะนำเอาปุ๋ยหมักไปใช้ประโยชน์ในด้านต่างๆ ต่อไป

จากการทดลองผลิตปุ๋ยหมักในครั้งนี้ โดยการใช้เชื้อจุลินทรีย์พลังไทย 1 ร่วมกับสารเร่งประเภทอื่นๆ ซึ่งประกอบไปด้วยมูลโค และมูลไก่ พร้อมทั้งปุ๋ยยูเรียนั้น จากผลการทดลอง จะเห็นได้ว่าอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก อุณหภูมิภายนอกและความชื้นภายในกองปุ๋ยหมัก อุณหภูมิภายนอก และความชื้นภายในกองปุ๋ยหมักมีความสัมพันธ์กันตลอดเวลาโดยที่ อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก จะแสดงให้เห็นถึงอิทธิพลการทำงานของจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก รวมทั้งขบวนการหมักต่างๆที่เกิดขึ้นในระหว่างการหมักได้อย่างดี จากตารางที่แสดงถึงอุณหภูมิเฉลี่ยของปุ๋ยหมักแต่ละกองในตารางผนวกที่ 1, 2, 3, 4, 5 และตารางเฉลี่ยของอุณหภูมิในตารางที่ 2 จะเห็นได้ว่า อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักจะเริ่มสูงขึ้นตั้งแต่วัน เริ่มกองปุ๋ยในวันแรกที่ทำการวัดอุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักยังสูงขึ้นไปตลอดในระยะเวลา 4-9 วันแรกของการกองปุ๋ยหมัก โดยเฉพาะในอุณหภูมิกองปุ๋ยหมักแต่ละกอง จะแสดงอุณหภูมิสูงสุด แตกต่างกันไป

ตารางที่ 2 แสดงอุณหภูมิเฉลี่ยของกองปุ๋ยหมักทั้ง 5 กอง กับอุณหภูมิภายนอก

วันที่	อุณหภูมิเฉลี่ยของกองปุ๋ยหมัก องศา.เซลเซียส					อุณหภูมิเฉลี่ยภายนอก
	กองที่ 1	กองที่ 2	กองที่ 3	กองที่ 4	กองที่ 5	องศา.เซลเซียส
0	36.36	36.00	36.00	35.33	35.00	30
1	53.17	43.67	46.34	51.67	44.83	29
2	67.17	55.50	49.50	56.50	54.67	30
3	69.33	64.33	49.17	58.84	58.00	28.50
4	63.17	64.83	50.50	60.00	60.67	28.50
5	64.17	54.50	43.67	49.67	58.17	29
6	67.67	57.67	46.33	52.17	51.67	28
7	65.33	59.50	52.00	57.67	53.34	27.50
8	61.00	52.84	56.00	61.67	50.67	29
9	67.34	65.33	52.67	58.67	49.67	28
10	61.34	57.50	46.50	53.34	50.67	28
11	61.67	53.00	52.84	57.34	52.00	27
12	58.33	56.00	51.00	45.00	50.00	27
13	48.00	44.67	47.50	51.17	50.00	27.50
14	48.00	45.17	44.00	47.50	45.67	28
15	46.00	45.00	41.00	44.34	45.50	27

หมายเหตุ กองที่ 1 เศษหญ้าแห้ง + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อปลั้่งไทย 1
 กองที่ 2 เศษขี้พีชแห้ง + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อปลั้่งไทย 1.
 กองที่ 3 ฟางขาว + มูลโค + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อปลั้่งไทย 1
 กองที่ 4 ฟางขาว + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อปลั้่งไทย 1.
 กองที่ 5 เศษใบไม้แห้ง + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อปลั้่งไทย 1

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตั้งแต่อุณหภูมิ 56.00-67.34 องศาเซลเซียส ในช่วงระยะเวลาดังกล่าว และจากตารางนี้ ชี้ให้เห็นว่าอุณหภูมิของกองปุ๋ยหมัก เมื่อขึ้นสูงสุด จะลดลงเรื่อยๆ ในระยะเวลาต่อมา โดยจะเริ่มลดลงช่วงระยะเวลา วันที่ 9 จนกระทั่งถึงวันที่ 15 ของการกองปุ๋ย จากการวัดอุณหภูมิในกองปุ๋ยหมักในช่วงระยะเวลา นี้จะมีอุณหภูมิ 41-46 องศาเซลเซียส เท่านั้น จากการที่อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก เริ่มสูงขึ้นในระยะแรกนั้น แสดงถึงการ เริ่มต้นของขบวนการต่างๆ ที่เกิดขึ้น โดยการกระทำของจุลินทรีย์ใน การย่อยสลาย เศษหญ้าแห้ง วัชพืชฟางแห้ง และใบไม้แห้งภายในกองปุ๋ยหมัก เป็นสำคัญ จึงสอดคล้องกับรายงานของ Alexander (1961) ที่กล่าวว่า ในขบวนการย่อยสลายอินทรีย์วัตถุชนิดต่างๆ เหล่านี้ จุลินทรีย์ประเภทต่างๆ เหล่านี้ จุลินทรีย์ประเภทต่างๆ ที่อาศัยอยู่รวมกับ เศษอินทรีย์วัตถุ จะมีบทบาทมากที่สุดต่อการแปรสภาพของ เศษซากพืช โดยที่จุลินทรีย์ เหล่านี้ เป็นสิ่งที่มีชีวิต เพราะฉะนั้น การที่จะดำรงชีวิตอยู่ได้ก็ต้องอาศัยปัจจัยต่างๆ ที่เหมาะสมกับการ เจริญหรือแพร่พันธุ์ เป็นต้นว่า ปฏิกริยาและอินทรีย์วัตถุ ออกซิเจน ความชื้น อุณหภูมิ และอาหาร (minerals) ต่างๆ ซึ่งอาหาร เหล่านี้มีความจำเป็นต่อการดำรงชีพของจุลินทรีย์มา โดยตลอด กล่าวคืออาหารจะหมายถึงสิ่งที่ให้พลังงาน (energy source) สิ่งที่ให้คาร์บอน (Carbon source) สิ่งที่ให้ธาตุอาหาร (minerals) ตลอดจนถึงเป็น (growth factor) ต่างๆ อาหารดังกล่าวนี้จะต้องมีอยู่อย่างครบถ้วน ดังนั้นเมื่อมีการ เติบโตขึ้นหรือวัฏธูบางอย่างลงไป จุลินทรีย์ที่จะทำการย่อยสลายทางอาหาร (sub strate) เหล่านี้ทันที ผลที่ได้จากขบวนการย่อยสลายก็จะแตกต่างกันออกไป แต่สิ่งที่เกิดขึ้น เสมอในระหว่างขบวนการย่อยสลายก็คือจะมีการปลดปล่อย อุณหภูมิออกมา ซึ่งส่งผลทำให้อุณหภูมิของกองปุ๋ยหมักสูงขึ้นตามลำดับ นับตั้งแต่เริ่มทำการหมักปุ๋ย นอกจากนี้จะเห็นได้ว่า การที่อุณหภูมิสูงขึ้นในแต่ละกองปุ๋ยจะมีส่วนสัมพันธ์โดยตรงกับชนิดของ เศษวัสดุในกองปุ๋ย (กองที่ 5) นั้น การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิจะเพิ่มขึ้นสูงมากตั้งแต่วันที่ เริ่มหมักปุ๋ยจนถึงอุณหภูมิสูงสุด 60-67 องศาเซลเซียส ในวันที่ 4 หลังจากหมักปุ๋ย ส่วน เศษวัสดุชนิดอื่นที่นำมาหมัก เป็นปุ๋ยไม่ว่า

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาติให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

และกองที่ 4) การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิในแต่ละกองจะเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิในแต่ละกอง จะเพิ่มขึ้นช้ามากในช่วงวันแรกๆหลังจากหมัก แต่จะสูงสุดในระยะเวลาต่อมา คือ หลังจากหมักปุ๋ยไปได้ตั้งแต่ 8-9 วัน อุณหภูมิสูงสุดที่ได้ จะอยู่ตั้งแต่ 56-67.34 องศาเซลเซียสตามลำดับ ซึ่งชี้ให้เห็นว่า เศษวัสดุชนิดใดที่ย่อยสลายได้ง่าย โดยการกระทำของจุลินทรีย์การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิในการหมักก็จะเกิดขึ้นได้สูงกว่า เศษวัสดุที่ย่อยสลายได้ยาก การทดลอง เช่นนี้สอดคล้องกับรายงานของ Donahue et al (1971) ที่กล่าวว่า สารอินทรีย์วัตถุที่ย่อยสลายได้ง่าย เช่นน้ำตาลกลูโคส แมนิตอล ซูโคส จะส่งเสริมให้การเกิดขึ้นของขบวนการย่อยสารอินทรีย์วัตถุให้เร็วขึ้น และรุนแรงกว่าอินทรีย์สารที่ย่อยสลายตัวได้ยาก ซึ่งได้แก่พวกลิกนิน เซลลูโลส ฟางข้าว เศษหญ้า และขี้เลื่อย เป็นต้น

จากการทดลอง จะเริ่มกองปุ๋ยหมักในวันที่ 2 นับจากวันที่เริ่มหมักหรือหลังจากกองปุ๋ยหมักแล้ว 48 ชั่วโมง การกลับกองปุ๋ยหมักจะทำอีกทุก 5 วันต่อครั้ง เพื่อเป็นการช่วยในการระบายอากาศของกองปุ๋ยหมัก และให้จุลินทรีย์ได้อากาศช่วยในการหายใจ ที่จะเป็นการเพิ่มปริมาณจุลินทรีย์ภายในกองปุ๋ยหมักให้เพิ่มมากขึ้น และเป็น การช่วย เร่งในการย่อยสลายวัสดุที่ช้าทั้งหลายในการทำปุ๋ยหมักให้เกิดผลได้เร็วยิ่งขึ้น ด้วย นอกจากนี้ อีกประการหนึ่งในการกลับกองปุ๋ยหมักนั้น ยังเป็นการช่วยลดอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยไม่ให้สูงเกินไป เพราะถ้าอุณหภูมิสูงมากถึง 65 หรือ 70 องศาเซลเซียส อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักจะร้อนมาก ความร้อนในกองปุ๋ยหมักจะไปหยุดชะงัก การเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ และจะไปยับยั้งการทำงานของจุลินทรีย์หรืออาจทำให้จุลินทรีย์ตายได้ ซึ่งจากผลการทดลองของ Waksman SA 1957 พบว่า อุณหภูมิของกองปุ๋ยหมักจะเป็นปัจจัยหนึ่งที่ทำหน้าที่เป็นตัวควบคุมปริมาณ ทั้งอัตราการเกิดขบวนการย่อยสลายอินทรีย์วัตถุ โดยแบคทีเรียที่ก่อให้เกิดขบวนการนั้น บางพวกสามารถทนอยู่ในอุณหภูมิสูงได้ตั้งแต่ 55-65 องศาเซลเซียส ซึ่งเรียกแบคทีเรียพวกนี้ว่า Thermophiles แต่ถ้าอุณหภูมิเกินนี้ แบคทีเรียพวกนี้จะตายหมด ส่วนอุณหภูมิภายนอก ก็เป็นปัจจัยสำคัญอย่างหนึ่งในการทำงานของจุลินทรีย์ เช่นกัน เพราะในขณะที่อุณหภูมิ

ภายนอกสูงนั้น จะทำให้ความชื้นภายในกองปุ๋ยหมักลดลงอย่างรวดเร็ว จากการทดลองครั้งนี้ พบว่า กองปุ๋ยหมักบางบริเวณรอบๆกองทั้งด้านข้างและด้านบนของกอง จะแห้งอย่างมาก เพราะเกิดมีลมพัด จัด ทำให้อากาศระบายจากกองปุ๋ยมาก ทำให้กองปุ๋ยแห้งอย่างรวดเร็ว ในกรณีนี้ ถ้าพวกกองปุ๋ยแห้งมาก เกินไปจะเป็นอุปสรรคในการหมักของกองปุ๋ย เพราะฉะนั้น จะทำการรดน้ำเพื่อทำให้กองปุ๋ยหมักชุ่มชื้นอยู่เสมอ แต่ไม่ถึงกับรดแฉะหรือชุ่มชื้นจนเกินไป โดยสังเกตจากฟางที่ใช้คือ เมื่อบีบฟางดูจะชุ่มมือไม่ถึงกับน้ำไหลหยดลงมามากมาย ในขณะที่เปรียบเทียบกับฟางที่มีการรดน้ำอย่างชุ่มโชก และจากการกลับกองปุ๋ยในครั้งแรกคือ 48 ชั่วโมง หลังจากกองปุ๋ย สภาพของวัสดุที่ใช้ในการหมักทั้ง 5 กอง ยังไม่ย่อยสลายแคะอุณหภูมิภายในกองจะเริ่มสูงขึ้น แสดงถึงการเริ่มมีขบวนการหมัก เกิดขึ้นดังกล่าวแล้ว และเมื่อกลับกองปุ๋ยครั้งที่ 2 คืออีก 5 วันต่อมา หลังจากกลับครั้งแรก หรือ 7 วันนับแต่วันเริ่มตนการหมัก สีของวัสดุที่ใช้หมักในทุกกอง จะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลคล้ำ โดยเฉพาะกองที่ 3 และ 4 ซึ่งเป็นกองฟาง เมื่อใช้มือบีบดูจะยุ่ยแห้ง เป็นบางส่วน และในช่วงระยะแรกนี้ คือ ในวันที่ 4 หลังจากเริ่มกองปุ๋ยจะส่งกลิ่นหอมเล็กน้อย และกลิ่นหอมนี้ เริ่มจางลงในระยะหลังจากวันที่ 7 เป็นต้นไป ส่วนน้ำหนักของกองปุ๋ยหมักจะเริ่มยุบตัวลง เล็กน้อย ในการกลับกองปุ๋ยครั้งที่ 3 คือในระยะวันที่ 12 หลังจากเริ่มการหมัก ปุ๋ยหมักทุกกองจะมีสีน้ำตาลคล้ำ ปรากฏให้เห็น และเมื่อใช้มือบีบดูจะอยู่ในสภาพที่ยู่เกือบทั่วทั้งกอง สำหรับกองปุ๋ยหมักในขณะที่เริ่มยุบลดลง เหลือประมาณ 1/2 ของน้ำหนักกองปุ๋ย เมื่อเริ่มทำการหมักในตอนแรก และในช่วงนี้อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักเริ่มลดลงทุกวันตามตารางที่ 2 จนกระทั่งถึงวันที่ 15 กองปุ๋ยหมักอยู่ในสภาพที่พร้อมที่จะนำไปใช้ได้ โดยกองปุ๋ยทั้ง 5 กองนี้มีสภาพปนร้อนและมีสีดำ โดยเฉพาะกองปุ๋ยหมักในกองที่ 3, 4 และ 5 จะสังเกตเห็นผลได้อย่างชัดเจน และเชื่อว่าสภาพของปุ๋ยหมักทั้ง 5 กองนี้อยู่ในสภาพที่สามารถนำไปใช้ประโยชน์ได้แล้ว ซึ่งก็ได้ทำการเก็บตัวอย่างปุ๋ยหมัก เหลานี้ เพื่อนำไปวิเคราะห์หาปริมาณธาตุอาหารของพืชต่อไปตามลำดับ

2. การศึกษาเกี่ยวกับคุณภาพทาง เคมีของปุ๋ยหมัก

เป็นที่ทราบกันอยู่แล้วว่า ปุ๋ยหมัก เป็นปุ๋ยอินทรีย์ที่ผลิตขึ้นใช้ได้โดยง่าย จากเศษวัสดุหรือ เศษวัตถุที่ เหลือใช้ต่างๆซึ่งมีอยู่มากมายในไรนาหรือตามบ้าน เรือนทั่วไป ประกอบกับปุ๋ยหมักที่ได้ส่วนใหญ่ คุณค่าทางอาหารพืช เหมือนปุ๋ย เคมีทุกอย่าง ถึงแม้จะอยู่ในปริมาณที่น้อยแต่หากใช้ในปริมาณที่มาก ก็สามารถใช้แทนปุ๋ย เคมีได้ โดยไม่จำเป็นต้องใช้ปุ๋ย เคมีแต่อย่างใด ซึ่งจะเห็นว่าคุณภาพทาง เคมีของปุ๋ยหมักนั้น เป็นส่วนสำคัญในการบ่งบอกถึง ระดับของคุณค่าในความ เป็นประโยชน์ต่อคุณค่าทาง อาหารแก่พืชได้อย่างดี

2.1 คุณภาพทาง เคมีของ เศษพืชชนิดต่างๆ

ในการทดลองครั้งนี้ได้ทำการ เก็บตัวอย่าง เศษพืชหลายชนิดภายในบริเวณ คณะ เทคโนโลยีการ เกษตรที่สามารถนำมาผลิต เป็นปุ๋ยหมักได้มาวิเคราะห์หาคุณภาพ ทาง เคมีก่อน ซึ่งผลการวิเคราะห์ทาง เคมีของ เศษพืชชนิดต่างๆได้แสดงไว้ในตาราง ที่ 3

ตารางที่ 3 แสดงผลวิเคราะห์หาคุณภาพทาง เคมีของ เศษพืชชนิดต่างๆก่อนนำไปทำการหมัก

ชนิดของ เศษพืช	คุณสมบัติทาง เคมีของ เศษพืชชนิดต่างๆ							หมายเหตุ
	%C	%O.M	pH	%N	%P ₂ O ₅	%K ₂ O	C/O RATIO	
หญ้าขน	48.7	83.9	7.1	0.49	0.58	0.74	99:1	C/N Ratio สูง
วัชพืช	50.7	86.0	5.6	1.39	0.94	7.40	44:1	แสดงว่า เศษพืชยาก
ฟางข้าว	85.3	147.1	6.7	0.45	0.28	0.38	189:1	แก่การสลายตัว ส่วน
ใบไม้แห้ง	26.85	46.29	6.8	1.83	0.37	0.47	35:1	C/N ratio ต่ำ แสดงว่าง่ายแก่การ สลายตัว

จากผลการวิเคราะห์ในตารางที่ 3 แสดงว่า เศษพืชต่างๆที่นำมาทำปุ๋ยหมักนั้นจะมีปริมาณธาตุอาหารพืช คือ ไนโตรเจน ฟอสฟอรัส ที่เป็นประโยชน์และโปตัสเซียมที่ละลายน้ำได้ แตกต่างกันไปขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายอย่าง เช่น อายุ และชนิดของพืช โดยทั่วไปแล้ว ส่วนของพืชที่ยังอ่อนนุ่มย่อยสลายตัวเร็วกว่าส่วนที่แก่พวกที่มีธาตุอาหารพืชน้อยคือ ฟางข้าว ส่วนมากวัชพืชเหมาะกับการทำปุ๋ย เพราะมีปริมาณโปตัสเซียมค่อนข้างสูง แต่ต้องใช้ปริมาณมาก เพราะอวบน้ำถ้าหมักรวมกับพืชอื่นๆ จะช่วยเพิ่มความชื้นให้แก่งองปุ๋ย ฟางข้าวและหญ้าขน มีปริมาณธาตุคาร์บอนอยู่สูงพอสมควรจะเน่าเปื่อยผุพังได้ช้ากว่า อย่างไรก็ตาม การทดลองครั้งนี้ จึงได้ยึดเอา เศษพืชที่หาได้ง่ายในไรนาของ เกษตรกร เป็นหลักในการพิจารณาคัดเลือกชนิดเศษพืชมาทำปุ๋ยหมัก

2.2 คุณภาพทาง เคมีของตัว เร่งชนิดต่างๆ

ตารางที่ 4 แสดงผลวิเคราะห์ทาง เคมีของสารตัว เร่ง

ชนิดสารตัว เร่ง	ผลวิเคราะห์ทาง เคมีของสารตัว เร่ง						หมายเหตุ
	%C	pH	%N	%P ₂ O ₅	%K ₂ O	C/N RATIO	
มูลไก่	24.14	7.7	2.15	5.98	3.66	11: 23: 1	
มูลโค	21.20	8.6	1.20	0.89	1.34	17: 67: 1	
ยูเรีย	-	-	46	-	-	-	

สารตัว เร่งนี้ มีมูลไก่และมูลโค ซึ่ง เป็นสารตัว เร่งที่ใช้ในการทดลองเปอร เซนต์ ไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโปตัสเซียม แตกต่างกันไปตามชนิดของตัว เร่งและค่าของธาตุ เหล่านี้จะ เปลี่ยนอยู่เรื่อยๆ ยก เว้นสารตัว เร่งที่เป็นสาร เคมี เช่นในมูลสัตว์ ให้อยู่กับอายุและอาหารของสัตว์ เหล่านี้ มูลไก่จะมีธาตุอาหารพืชสูงจากรายงานของ ปรัชญา (2517) กล่าวถึงสารตัว เร่งว่าสารตัว เร่งบางชนิดมีมีแร่ธาตุชนิดหนึ่งน้อย แต่จะมีชนิดอื่นมาก เช่นมูลไก่และมูลโค บางชนิดมีคุณสมบัติ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่นอนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

อย่างอื่นดี เช่น ดิน แม่คุณภาพทางเคมีไม่สู้จะดีนัก ก็ช่วย เพิ่มจุลินทรีย์มิได้ดีเหมือน มูลสัตว์ และในการสร้าง เชลของจุลินทรีย์ ธาตุฟอสฟอรัสจะมีบทบาทสำคัญมาก ใน การเลือกสารตัว เรงนั้น ควรจะต้อง เลือกชนิดที่ให้ธาตุไนโตรเจนสูงๆ เพื่อให้จุลินทรีย์ ทำงานดีขึ้น จะได้ใช้ปุ๋ยในเวลาอันรวดเร็ว

2.3 คุณภาพทาง เคมีของปุ๋ยหมัก หลังจากการหมักด้วยจุลินทรีย์ พลังไทย 1 เมื่ออายุครบ 15 วัน



ตารางที่ 5 แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ผสม เชื้อจุลินทรีย์พลังไทย 1 เมื่อ อายุ 15 วัน

ชนิดของปุ๋ยหมัก	ผลการวิเคราะห์คุณภาพทาง เคมีของปุ๋ยหมักผสม เชื้อจุลินทรีย์					อายุการหมัก (วัน)	หมายเหตุ
	pH	%N	%P ₂ O ₅	%K ₂ O	C/N RATIO		
1. หญ้า+ มูลไก่+ ยูเรีย+ จุลินทรีย์	8.1	2.35	1.81	1.71	13: 1	15	เมื่อ C/Nratio
2. วัชพืช+มูลไก่+ยูเรีย+จุลินทรีย์	7.7	1.77	3.91	1.66	14: 1	15	ลดลงต่ำถึง
3. ฟางแห้ง+มูลโค+ยูเรีย+จุลินทรีย์	8.6	2.48	3.87	2.95	10: 1	15	20 หรือต่ำกว่า
4. ฟางแห้ง+มูลโค+ยูเรีย+จุลินทรีย์	8.7	2.16	3.51	2.71	10: 1	15	จึงพิจารณาว่า
5. ใบไม้แห้ง+มูลไก่+ยูเรีย+จุลินทรีย์	8.3	2.64	4.63	2.10	8: 1	15	เป็นปุ๋ยหมักใช้ได้

ตารางที่ 6 แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ทำการหมักโดยไม่ใช้ เชื้อจุลินทรีย์

ชนิดของปุ๋ยหมัก	อัตราส่วนระหว่าง เศษพืชและตัวเร่ง	คุณภาพทาง เคมี					อายุการหมัก (วัน)	หมายเหตุ
		pH	%N	%P ₂ O ₅	%K ₂ O	C/N RATIO		
1. เศษหญ้าอย่างเดียว	-	6.6	1.61	3.65	2.13	21: 1	105	การหมัก เศษพืช
2. เศษหญ้าผสมมูลสุกร	6: 1	6.7	1.02	1.85	1.76	11: 1	105	
3. ฟางอย่างเดียว	-	7.1	0.86	0.79	0.22	20: 1	140	
4. ฟางขาวผสมมูลไก่	6: 1	7.0	1.09	0.71	0.22	19: 1	140	

จากตารางที่ 5 และ 6 แสดงให้เห็นว่า การใส่ตัวเร่งร่วมกับจุลินทรีย์
 พลังไทย 1 ลงในการหมักปุ๋ย จะทำให้เศษพืชสลายได้เร็วขึ้น และเพิ่มปริมาณธาตุ
 อาหาร พวกไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโปตัสเซียม มากกว่า การหมักโดยไม่ใช้
 เชื้อจุลินทรีย์อย่างเห็นได้ชัด และใช้ใน เวลาการหมักน้อยกว่า การหมักโดยไม่ใช้เชื้อ
 จุลินทรีย์ถึง 7 เท่า ของระยะเวลาในการหมัก



ตารางที่ 7 ปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักที่ผสมเชื้อจุลินทรีย์ เปรียบเทียบกับปุ๋ยหมัก
ที่กองรวมมาโดยไม่ผสมเชื้อจุลินทรีย์

ชนิดของปุ๋ยหมัก	ปริมาณธาตุอาหารพืช			ปริมาณธาตุอาหารพืชในปุ๋ยหมักแห้ง			อายุการหมัก (วัน)
	1 ต้น (กก.)			1 ต้น (กก.)			
	%N	%P ₂ O ₅	%K ₂ O	N กก.	P ₂ O ₅ กก.	K ₂ O กก.	
ก. ใช้เชื้อจุลินทรีย์พลังไทย 1							
1. หญ้าขน+มูลไก่+ยูเรีย+เชื้อพลังไทย 1	2.35	1.81	1.71	23.5	18.1	17.1	15
2. วัชพืช+มูลไก่+ยูเรีย+พลังไทย 1	1.77	3.91	1.66	17.7	39.1	16.6	15
3. ฟางขาว+มูลโค+ยูเรีย+พลังไทย 1	2.48	3.87	2.95	24.8	38.7	29.5	15
4. ฟางขาว+มูลไก่+ยูเรีย+พลังไทย 1	2.16	3.51	2.71	21.6	35.1	27.1	25
5. ใบไม้แห้ง+มูลไก่+ยูเรีย+พลังไทย 1	2.64	4.63	2.10	26.4	46.3	21.0	15
ข. ปุ๋ยหมักไม่ใช้เชื้อพลังไทย 1							
1. เศษหญ้าอย่างเดียว	1.61	3.56	2.31	16.1	35.6	23.1	105
2. เศษหญ้า + มูลสุกร	1.02	1.85	1.76	10.2	18.5	17.6	105
3. ฟางขาวอย่างเดียว	0.86	0.79	0.22	8.6	7.9	2.2	140
4. ฟางขาว + มูลไก่	1.09	0.71	0.22	10.9	7.1	2.2	140

จากตารางที่ 7 แสดงให้เห็นว่าการใช้เชื้อจุลินทรีย์ผสมในการทำปุ๋ยหมักที่จุด มีคุณภาพทางเคมีดีมาก คือ
มีปริมาณธาตุอาหารพืชสูงกว่าการหมักโดยวิธีธรรมดาที่ไม่ได้ผสมเชื้อจุลินทรีย์

2.4 ปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมัก เมื่อคิดเป็นปุ๋ยเคมี

ตารางที่ 8 แสดงปริมาณธาตุอาหารพืชของปุ๋ยหมักชนิดต่างๆ ที่ใช้เชื้อพลังไทย 1 เมื่อคิดเป็นจำนวนแม่ปุ๋ยเคมี จากปุ๋ยหมัก 1 ตัน

ชนิดของปุ๋ย ชนิดของปุ๋ย	ปริมาณธาตุอาหารพืชในปุ๋ยหมัก			ปุ๋ยหมัก 1 ตันให้แม่ปุ๋ยเคมี (กก.)		
	N กก.	P ₂ O ₅ กก.	K ₂ O กก.	(NH ₄) ₂ SO ₄ 21% N	Super PHOSPHATE 20%P ₂ O ₅	KCl 60%K ₂ O
1. หญ้าขน + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	23.5	18.1	17.1	111.90	90.5	28.5
2. วัชพืช + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	17.7	39.1	16.1	84.29	195.0	26.83
3. ฟางข้าว + มูลโค + ยูเรีย + พลังไทย 1	24.8	38.7	29.1	118.09	193.5	49.17
4. ฟางข้าว + มูลโค + ยูเรีย + พลังไทย 1	21.6	35.1	27.1	102.86	175.5	45.17
5. ใบไม้แห้ง + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	26.4	46.3	21.0	25.71	237.5	75.28

จากตารางผลการวิเคราะห์ปุ๋ยหมักที่ได้ให้ เป็นเศษพืชต่างๆ 1 ตัน จะได้ไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโปตัสเซียม ได้เป็นจำนวนมาก จะช่วยลดการใช้ปุ๋ยเคมีได้มากพอสมควร จะเห็นได้ว่าปุ๋ยหมักที่ได้ เป็นปุ๋ยที่มีคุณค่ามีธาตุอาหารพืชทุกชนิด เหมือนปุ๋ยเคมี เหมาะสมที่จะนำไปใช้ปรับปรุงดิน เพื่อปลูกพืชโดยทั่วๆไป

ตารางที่ 9 แสดงจำนวนปุ๋ย เคมีและราคาปุ๋ย เคมี เป็นแม่ปุ๋ยจากปุ๋ยหมักแห้ง 1 ตัน

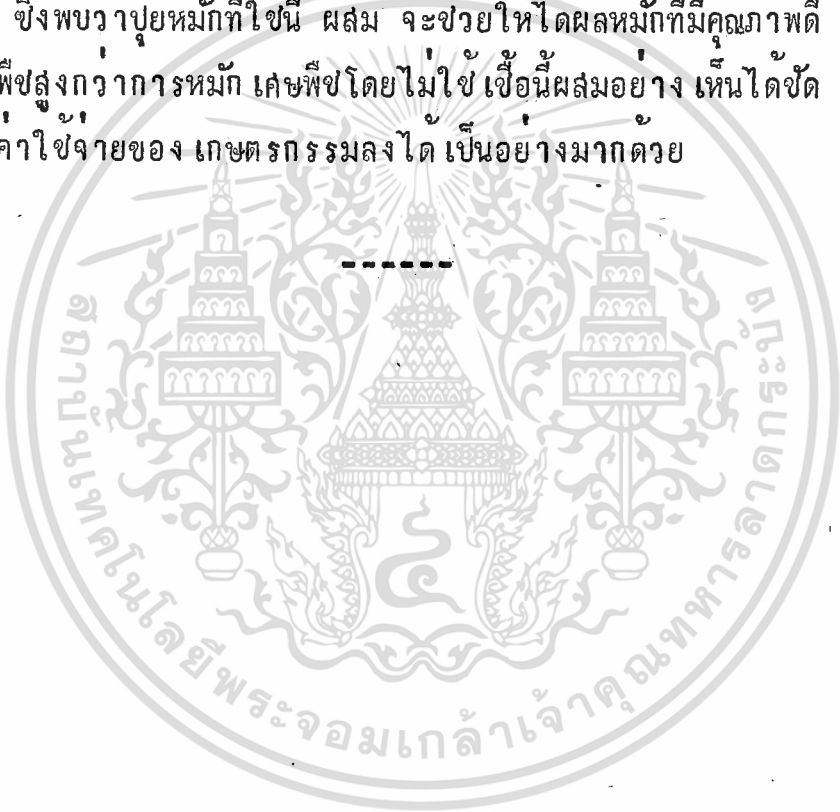
ชนิดของปุ๋ยหมัก	ปุ๋ยหมัก 1 ตัน ให้แม่ปุ๋ย เคมี(กก) ราคาแม่ปุ๋ย เคมีจากปุ๋ยหมักแห้ง						รวมราคา (บาท)
	(NH ₄) ₂ SO ₄ 21% N	SUPER PHOSPHATE 20%P ₂ O ₅	KCl 60%K ₂ O	(NH ₄) ₂ SO ₄	SUPER PHOSPHATE	KCl	
1. หญ้าขน + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	111.90	90.5	28.5	615.45	776.5	370.5	1763.45
2. วัชพืช + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	84.29	195.0	26.83	463.60	2535.0	336.4	3335.00
3. ฟางข้าว + มูลโค + ยูเรีย + พลังไทย 1	118.09	193.5	49.17	649.50	2515.5	639.6	3804.60
4. ฟางข้าว + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	102.86	175.5	45.17	565.73	2281.5	587.6	3434.83
5. ใบไม้แห้ง + มูลไก่ + ยูเรีย + พลังไทย 1	125.71	231.5	75.28	691.40	3009.5	978.9	4679.80

หมายเหตุ

ราคาแม่ปุ๋ย เคมีในท้องตลาด ปี 2524 โดยประมาณ

1. Ammomium Sulphate กก. ละ 5.50 บาท
2. Super phophate กก. ละ 13.- บาท
3. Patasium choride กก. ละ 13.- บาท

จากตารางที่ 9 ได้แสดงให้เห็นว่าการผลิตปุ๋ยหมักที่ผสมเชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1 ปุ๋ยหมักที่ผลิตได้ เมื่อคิดเป็นแมปุ๋ยเคมีแล้ว จะได้ปริมาณปุ๋ยมากและคิดเป็นราคาปุ๋ยเคมีมาก เป็นการลดค่าใช้จ่ายของเกษตรกรได้เป็นจำนวนมาก เมื่อเปรียบกับปุ๋ยเคมีราคาแพงในปัจจุบัน ซึ่งปุ๋ยเคมีราคาตันละ 4,000 กว่าบาท โดยประมาณ จากข้อมูลต่างๆจากการทดลองนี้ จึงกล่าวได้ว่า การใช้เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1 นี้ สามารถนำมาใช้ย่อยเศษพืชต่างๆ ร่วมกับสารเร่งพวกมูลไก่ และ มูลโค ได้ดี ซึ่งพบว่าปุ๋ยหมักที่ใช้ผสม จะช่วยให้ได้ผลหมักที่มีคุณภาพดี มีปริมาณธาตุอาหารพืชสูงกว่าการหมักเศษพืชโดยไม่ใช้เชื้อผสมอย่างเห็นได้ชัด และเป็น การช่วยลดค่าใช้จ่ายของเกษตรกรกรมลงได้เป็นอย่างมากด้วย



สรุปผลการทดลอง

ในการผลิตปุ๋ยหมักชั้นใช้นั้น สิ่งที่ควรพิจารณาอันดับแรกคือให้ได้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดีมีแร่ธาตุอาหารพืชสูง และรองลงมาคือได้ปุ๋ยหมักนำมาใช้ในระยะเวลาอันรวดเร็ว ซึ่งจะเป็นวิธีการหนึ่งในการจูงใจเกษตรกรให้หันมาผลิตปุ๋ยหมักชั้นมาใช้ในไรนา สวน และ การเกษตรอื่นๆ ต่อไป เพราะที่ผ่านมาการผลิตปุ๋ยหมักใช้ระยะเวลานาน ถึง 4-8 เดือน จึงเป็นสาเหตุอย่างหนึ่งที่ทำให้เกษตรกรทั่วไปไม่นิยมที่จะผลิตปุ๋ยหมักชั้นมาใช้ เพราะใช้เวลานานดังกล่าวมาแล้ว มักทำให้เกิดความเบื่อหน่าย บางครั้งก็หลงลืมไป เลยหรือผ่านพ้นฤดูกาลที่จะต้องใส่ปุ๋ยหมัก เหล่านี้

โดยธรรมชาติของ เศษพืชชนิดต่างๆ ที่นำมาผลิตปุ๋ยหมักนั้นย่อมมีคุณลักษณะคุณสมบัติทาง เคมีไม่เหมือนกัน ทั้งนี้ เพราะแต่ละชนิดของพืช อายุของพืชและทองดินที่ปลูกพืช เป็นสำคัญ ซึ่งอาจกล่าวได้ว่าในการศึกษาทดลองครั้งนี้ เศษพืชที่ได้จากพืชตระกูลหญ้าย่อมมีคุณสมบัติทาง เคมีดีกว่า เศษพืช ที่ได้จากวัชพืชหรือใบไม้แห้ง นอกจากนี้ผลการทดลองยังแสดงว่าอาหารพืชสูงกว่า เศษพืชแห้ง สถานที่เก็บ เศษพืชก็มีความสำคัญเช่นกัน เศษพืชที่ทิ้งอยู่ในไรนา ตากแดด ตากฝน ย่อมมีคุณภาพอาหารพืชน้อยกว่า เศษพืชที่ เก็บไว้ในที่ร่ม แสงแดดจะช่วย เผาไหม้แร่ธาตุอาหารพืชบางชนิดที่ระเหยได้ สูญหายไป เช่น ธาตุไนโตรเจน (N) ใหระเหยไปในรูปของก๊าซแอมโมเนีย

และธาตุอาหารพืชบางชนิดที่ เป็นองค์ประกอบของ เศษพืชที่ละลายน้ำไปได้ง่าย เช่น โปตัสเซียม ทองดินที่มีการปลูกพืชก็มีความสำคัญ เช่น เดียวกัน เศษพืชที่ได้จากทองดินที่ดินมีความอุดม สมบูรณ์ และมีปุ๋ย ย่อมให้คุณภาพทาง เคมีดีกว่า เศษพืชที่ปลูกในดินที่ขาดความอุดมสมบูรณ์และไม่ใส่ปุ๋ย

การใช้มูลสัตว์ชนิดต่างๆ และสาร เคมีชนิดต่างๆ ใส่ผสมลงไปในกอง เศษพืชที่เราเรียกว่าตัว เร่ง (Starters) นั้น ก็เป็นวิธีการหนึ่งที่ช่วยให้ได้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดีและเป็นปุ๋ยได้อย่างรวดเร็วขึ้น ในการทดลองครั้งนี้ ได้ใช้มูลไก่และมูลโค

เป็นตัว เร่งที่มีธาตุอาหารพืชสูงและประกอบกับมีคุณสมบัติบางอย่างดี จึงทำให้ได้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดีในเวลาอันรวดเร็ว สารตัว เร่งที่เป็นมูลสัตว์นั้นนิยมใช้กันมาก เพราะโดยทั่วไป มูลสัตว์มีจุลินทรีย์ที่ผลิตธาตุอาหารพืชค่อนข้างสูง และสามารถรักษาความชื้นในกองปุ๋ยหมักให้คงทนอีกด้วยทั้งมีราคาถูก หาได้ง่าย ส่วนสาร เคมีอื่นๆ เป็นสารเคมีที่นิยมใช้โดยทั่วไป แต่ในระยะนี้มีราคาแพงและหายาก จึงใช้ในการทดลองเพียง เล็กน้อย เท่านั้น

คุณภาพทาง เคมีของปุ๋ยหมัก เศษพืชชนิดต่างๆนั้น ในการทดลองครั้งนี้ได้นำมาวิเคราะห์ทาง เคมี เมื่อได้พิจารณาแล้ว จะเห็นว่าปุ๋ยหมักที่ใช้ได้ ส่วนใหญ่จากการทดลองครั้งนี้มีอัตราส่วนระหว่างธาตุคาร์บอนและธาตุไนโตรเจนของปุ๋ยหมักต่ำกว่า 20 : 1 ซึ่งระยะนี้ เป็นระยะที่ เศษพืชมีการ เน่า เปื่อยผุพังได้ดีพอสมควรสามารถนำไปใช้ประโยชน์ได้ต่อไป และผลจากการทดลองนี้ ปรากฏว่าพืชต่างๆที่นำมาทดลอง จะให้ปริมาณธาตุอาหารพืชมากขึ้นแตกต่างกันไปตามแต่ชนิดของพืชนั้นๆ ตามแต่สภาพท้องถิ่น ตามแต่ลักษณะของสารตัว เร่งที่ใส่ให้แก่ปุ๋ยหมักก็แตกต่างกัน ทั้งชนิดและปริมาณธาตุอาหารพืช แต่อย่างไรก็ตามปุ๋ยหมักที่ได้จาก เศษพืชชนิดที่มีธาตุอาหารพืชสูง เมื่อ เป็นปุ๋ยหมักใช้ได้แล้ว จะพลอยให้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพทาง เคมีสูงไปด้วย ถ้าหากมีการหมัก โดยผสมสารตัว เร่งลงไปด้วยก็จะเป็นการดียิ่งขึ้น ซึ่งอาจกล่าวได้ว่า เศษพืชชนิดเดียวกัน ถ้าหมักโดยผสมสารตัว เร่งย่อมได้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดีกว่า การหมักโดยไม่ใส่ตัว เร่ง แต่ทั้งนี้ต้องมี การดูแลรักษาที่ถูกต้องด้วย

ในการใช้จุลินทรีย์ซึ่ง เป็นสิ่งมีชีวิตที่มีขนาดเล็กไม่สามารถมองเห็นด้วยตาเปล่า เช่น เชื้อรา แบคทีเรีย พลังไทย 1 นี้มาผสมกับ เศษพืช เพื่อผลิตปุ๋ยหมักใช้บำรุงดินนั้น นับว่าเป็นวิชาการใหม่ จึงสมควรที่จะได้ช่วยส่งเสริมงานด้านนี้ให้เกิดประโยชน์แก่เกษตรกรอย่างแท้จริงต่อไป ในการใช้เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ สิ่งที่ต้องพิจารณาเป็นประการสำคัญคือ เศษพืชที่นำมาใช้ เป็นวัสดุทำปุ๋ยหมักนั้นควรมีชิ้นส่วน เล็กๆหรือบดได้ดียิ่ง เพราะสามารถช่วยให้จุลินทรีย์ทำการย่อยได้สะดวกรวดเร็วขึ้น แต่ในกรณีนี้ หากเกษตรกรไม่มีเวลามากพอ วัสดุที่ใช้ไม่จำเป็นต้องบดก็ได้ เพราะจากการ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ทดลองครั้งนี้ให้ผลดีเหมือนกัน ในกรณีที่ใช้เศษวัสดุไม่ต้องป่นสิ่งสำคัญ คือ ส่วนผลมต่าง ๆ ให้เขากันได้อย่างดี ในขณะที่ทำการหมัก ในกรณีนี้การใช้ ปุ๋ยคอกหรือมูลสัตว์ที่แห้งจะต้องใช้ปริมาณมากกว่ามูลสัตว์ที่เปียก แต่มูลสัตว์แห้งจะคลุกเคลากับเศษพืชได้ดีกว่ามูลสัตว์ที่เปียก แต่การย่อยสลายและการทำงานของจุลินทรีย์ไม่แตกต่างกันมากนัก และควรทำการหมักในที่ร่ม เช่นในโรงเรือนหรือโถรมไม้กันแดดหรือกันฝนได้ก็จะเป็นการดียิ่งขึ้น เนื่องจาก เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ เป็นชนิดที่ต้องการอากาศและเจริญเติบโตได้ดีในสภาพของอากาศที่มีความร้อนปานกลางประมาณ 40-60 องศาเซลเซียส และมีความชื้นอยู่ด้วยตั้งแต่ 30-50% ขึ้นไป ฉะนั้น เมื่อทำการราดเขื่อนลงไป ในกองปุ๋ยหมัก ควรใช้ไม้ไผ่ทิ่มลงไป ในกองปุ๋ย ให้เป็นรูห่างกันประมาณ 1 ฟุต เพื่อให้ปุ๋ยได้คลุกเคลา เขากันจนทั่วกองปุ๋ยหมัก และอากาศถ่ายเทได้ดียิ่งขึ้น นอกจากนี้ ควรให้นำแกกองปุ๋ยหมักที่สุกแล้ว คือไม้ไผ่กองปุ๋ยหมักขึ้นและหรือแหงจนเกินไป และหมั่นทำการกลับพลิกกองปุ๋ยหมักบ่อยๆ ประมาณ 5 วันต่อครั้ง ทั้งนี้เพื่อให้อากาศถ่ายเทจนกองปุ๋ยหมักได้สะดวก เป็นการลดความร้อนในกองปุ๋ยหมัก หากในกองปุ๋ยหมัก ความร้อนมากเกินไป จะทำให้เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ตายได้ หรืออาจจะไปยับยั้งการทำปฏิกิริยาของจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมัก ทำให้ปุ๋ยหมักสลายตัวช้า ประกอบกับเชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้สามารถอยู่ทนทานในกองปุ๋ยหมักที่สำเร็จรูปแล้ว ฉะนั้นจึงสามารถใช้ปุ๋ยหมักที่ทำสำเร็จแล้วนำไปผสมกับเศษพืชในการทำปุ๋ยหมักในคราวต่อไปได้ด้วย จึงควรทำการเก็บกองปุ๋ยหมักที่สำเร็จรูปแล้วให้มีอุณหภูมิ เท่ากับอุณหภูมิภายนอก และเก็บไว้ในที่กันแดดกันฝนได้ เพื่อกันไม่ให้เชื้อจุลินทรีย์ในกองปุ๋ยหมักเสื่อมคุณภาพ และถ้าต้องการให้ เชื้อนี้มีคุณภาพดีและขยายพันธุ์ได้เป็นอย่างดี ควร เก็บในสภาพที่แห้ง และมีอุณหภูมิของกองปุ๋ย เท่ากับอุณหภูมิภายนอก ก็จะเป็นการรักษาประสิทธิภาพในการทำงานของ เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ด้วย

ตัว เลขที่แสดงในตารางที่ 9 แสดงให้เห็นว่า การใช้เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ ผลมในการทำปุ๋ยหมักจะได้ปุ๋ยหมักที่มีคุณภาพดี คือมีปริมาณธาตุอาหารพืชสูง และปุ๋ยหมักที่สำเร็จรูปแล้ว เมื่อคิดเป็นแม่ปุ๋ย เคมีจะได้ปริมาณมาก และคิดเป็นราคาแพง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

พอสมควร ซึ่งจะเห็นได้ว่าใช้ปุ๋ยหมักจากฟางข้าว 1 ตัน จะลดการใช้ปุ๋ยแอมโมเนีย 21% ได้ถึง 118.09 กิโลกรัม ลดการใช้ปุ๋ย superphosphate (20% P_2O_5) ได้ถึง 193.5 กิโลกรัม และลดการใช้ปุ๋ย KCl (60% K_2O) ได้ถึง 49.17 กิโลกรัม คิดเป็นราคาประมาณ 3804.00 บาท ซึ่งนับว่าเป็นผลดีทีเดียว นอกจากนี้ ยังเป็นการลดต้นทุนในการผลิตของเกษตรกรลงอย่างเห็นได้ชัด ซึ่งจากการทดลอง จะใช้ระยะเวลาในการผลิตเพียง 15 วัน ก็สามารถนำไปใช้ได้แล้ว

สำหรับ เชื้อจุลินทรีย์ชนิดนี้ สามารถผลิตขึ้นได้เองในประเทศไทย แต่ยังไม่แพร่หลายในหมู่เกษตรกร และในท้องตลาด เพราะยังอยู่ในระยะการทดลอง และในการทดลองครั้งนี้ได้รับเชื้อจุลินทรีย์ "พลังไทย 1" จากบริษัทผู้ผลิต คือ บริษัทาลังไทยจำกัด อาคารวอร์เนอร์ สีสลม กรุงเทพมหานคร เพื่อนำมาใช้ในการทดลองในการใช้เชื้อจุลินทรีย์ เพื่อผลิตปุ๋ยหมักขึ้นมาใช้ เพื่อเป็นประโยชน์แก่เกษตรกรผู้สนใจต่อไป

เอกสารอ้างอิง

1. กสิกร ปีที่ 8 เล่มที่ 1 พ.ศ. 2477
2. กสิกร ปีที่ 14 พ.ศ. 2484
3. ปรัชญา วิทยาคี "คุณภาพทาง เคมีของวัตถุดิบปุ๋ยหมักและปุ๋ยหมักที่ใช้ได้แล้ว"
กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวง เกษตรและสหกรณ์ , 2517
4. ปรัชญา วิทยาคี "ปุ๋ยหมัก" กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวง เกษตรและสหกรณ์
2521
5. พืษวิทยา ส้มทอง "จุลินทรีย์ชนิดต่างๆและปัจจัยที่เกี่ยวข้องในการทำปุ๋ยหมัก"
กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวง เกษตรและสหกรณ์ , 2522
6. เพชร กตัญญูกุล "การทำปุ๋ยหมักโดยใช้เชื้อจุลินทรีย์" กอง เกษตร เคมี
กระทรวง เกษตรและสหกรณ์, 2523
7. รายงานกรมส่งเสริมการเกษตร กระทรวง เกษตรและสหกรณ์ "ปุ๋ยหมัก"
2523
8. รายงานกองส่งเสริมกิจการเกษตร , 2523 กองส่งเสริมกิจการ เกษตร
สำนักงานปลัดกระทรวง กระทรวง เกษตรและสหกรณ์
9. สมศักดิ์ วังใน และคณะ "ปุ๋ยอินทรีย์" โรงพิมพ์ทางหุ้นส่วนจำกัดพิบูลิ-
เคชั่น เซ็นเตอร์ กรุงเทพฯ , 2521
10. สมศักดิ์ วังใน "ปุ๋ยหมัก" เอกสารเผยแพร่ ฉบับที่ 2 ภาคปฐพีวิทยา
คณะ เกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัย เกษตรศาสตร์ กรุงเทพฯ, 2523

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

11. ส่วนวารสาร เศรษฐกิจ, ฝ่ายวิจัยและวางแผน, ธนาคารกรุงเทพ จำกัด
พฤษภาคม 2521
12. ส่วนวารสาร เศรษฐกิจ ฝ่ายวิจัยและวางแผน, ธนาคารกรุงเทพ จำกัด
มิถุนายน 2523
13. Alexander, M 1961 "Introduction to soil microbiology
John Wiley and Sons , Inv, New York and Lender 472p.
14. Deaument "Artificial manure" 1920 1 th ed. VI+155,38 fig
New York: Orangejudd publishing Company Inc.
15. Finstein, M.S. and N.L. Morris. 1975 "Microbiology of
municipal solid waste composting, Ad. Microbial"
19:113-151
16. Gaby; N.S, ; L.L. Greek and W.L. Gaby 1972 "A study of
the bacterial ecology of composting and the use of the
Proteus sp as an indicator Organism of Solid Waste.
17. Robyn Ben, 1978 "Every one's Guide to Home Composting"
Van Nostrana Reinhold Company New York Cincinnati
Toronto, London Melbourne.
18. W.I.C. Lawrence & J. Newell "Seed and potting Compost"
1948 3 rd. ed. XVI+321,21 fig. London; George allen &
Unwin Ltd.

ตารางผนวกที่ 1 แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักกับอุณหภูมิภายนอก ในระยะเวลา 15 วัน ของปุ๋ยหมักกองที่ 1
(หญ้าขน + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + จุลินทรีย์พลังไทย 1)

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก °ซ.			อุณหภูมิเฉลี่ย °ซ.	อุณหภูมิภายนอก °ซ.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
0	1	35	37	35	36.33	30
1	1	52	55	52	53.00	29
	2	52	55	53	53.33	29
2	1	66	68	65	66.33	29
	2	68	68	68	68.00	29
3	1	68	70	70	69.33	30
	2	68	70	70	69.33	30
4	1	68	70	69	69.33	29
	2	68	70	69	69.00	28
5	1	62	65	65	64.00	29
	2	63	65	65	64.00	29
6	1	66	68	68	67.33	29
	2	68	68	68	68.00	29
7	1	65	66	65	65.33	28
	2	65	66	65	65.33	28
8	1	60	62	61	61.00	28
	2	60	62	61	61.00	27
9	1	66	68	66	66.67	29
	2	68	68	68	68.00	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก ช.			อุณหภูมิเฉลี่ย ช.	อุณหภูมิภายนอก ช.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
10	1	60	63	62	61.67	28
	2	60	63	60	61.00	28
11	1	60	63	62	61.67	27
	2	60	63	62	61.67	27
12	1	58	59	58	58.33	27
	2	58	59	58	58.33	27
13	1	48	48	48	48.00	28
	2	48	48	48	48.00	28
14	1	46	48	47	47.00	28
	2	46	48	47	47.00	28
15	1	46	47	46	46.33	27
	2	46	47	46	46.33	27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2 แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักกับอุณหภูมิภายนอกในระยะเวลา 15 วัน ของกองปุ๋ยหมักกองที่ 2 (วัชพืช + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อจุลินทรีย์ พลังไทย 1)

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก ช.			อุณหภูมิเฉลี่ย ช.	อุณหภูมิภายนอก ช.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
0	1	35	37	36	36	30
1	1	42	45	41	42.67	29
	2	43	47	44	44.67	29
2	1	51	55	55	53.67	29
	2	54	59	59	57.33	29
3	1	62	67	64	64.33	30
	2	62	67	64	64.33	30
4	1	62	65	63	63.33	29
	2	62	65	66	66.33	28
5	1	54	54	54	54.00	29
	2	54	57	54	55.00	29
6	1	56	58	58	57.33	29
	2	58	58	58	58.00	29
7	1	58	60	59	59.00	28
	2	60	60	60	60.00	28
8	1	50	52	50	60.67	28
	2	54	56	55	55.00	27
9	1	65	68	63	65.33	29
	2	65	68	63	65.33	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก °ซ.			อุณหภูมิเฉลี่ย °ซ.	อุณหภูมิภายนอก °ซ.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
10	1	58	58	58	58.00	28
	2	56	58	57	57.00	28
11	1	50	52	52	51.33	27
	2	54	55	55	54.67	27
12	1	55	57	57	56.33	27
	2	55	57	55	55.67	27
13	1	43	46	45	44.67	28
	2	43	46	45	44.67	27
14	1	44	48	43	45.00	28
	2	44	48	44	45.33	27
15	1	45	46	44	45.00	27
	2	45	45	45	45.00	27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางผนวกที่ 3 แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักกับอุณหภูมิภายนอก
 ในระยะเวลา 15 วัน ของกองปุ๋ยหมัก กองที่ 3
 (ฟางข้าว + มูลโค + ปุ๋ยยูเรีย + เชื้อจุลินทรีย์พลังไทย 1

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก °ซ.			อุณหภูมิเฉลี่ย °ซ.	อุณหภูมิภายนอก °ซ.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
0	1	35	37	36	36.00	30
1	1	45	47	45	45.00	29
	2	47	47	47	47.00	29
2	1	48	50	49	49.00	29
	2	50	50	50	50.00	29
3	1	49	50	48	49.00	30
	2	49	50	49	49.33	30
4	1	49	52	50	50.33	29
	2	50	52	50	50.67	28
5	1	42	45	44	43.67	29
	2	42	45	44	43.67	29
6	1	44	47	44	46.33	29
	2	45	49	45	46.33	29
7	1	50	53	50	51.00	28
	2	53	56	50	53.00	28
8	1	55	57	56	56.00	28
	2	55	57	56	56.00	27
9	1	51	53	53	52.33	29
	2	53	53	53	53.00	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ชนิด รุ่นที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก ช.			อุณหภูมิเฉลี่ย ช.	อุณหภูมิภายนอก ช.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
10	1	45	48	48	47.00	28
	2	46	46	46	46.00	28
11	1	52	55	52	52.00	27
	2	52	55	54	53.67	27
12	1	49	52	52	51.00	27
	2	49	52	52	51.00	28
13	1	46	48	47	47.00	28
	2	48	48	48	48.00	27
14	1	46	46	46	46.00	28
	2	42	42	42	42.00	28
15	1	40	42	41	41.00	27
	2	40	42	41	41.00	27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4 แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักและอุณหภูมิภายนอก ในระยะเวลา
15 วัน ของกองปุ๋ยหมัก กองที่ 4
(ฟางข้าว + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + จุลินทรีย์พลังไทย 1)

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก °ซ.			อุณหภูมิเฉลี่ย °ซ.	อุณหภูมิภายนอก °ซ.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
0	1	35	35	36	35.33	30
1	1	50	52	52	51.33	29
	2	50	54	52	52.00	29
2	1	55	58	55	56.00	29
	2	56	60	55	57.00	29
3	1	57	60	59	58.67	30
	2	58	60	59	59.00	30
4	1	56	63	58	59.00	29
	2	59	64	60	61.00	28
5	1	48	54	47	49.67	29
	2	48	54	47	49.67	29
6	1	50	54	51	51.33	29
	2	52	54	51	53.00	29
7	1	54	54	51	53.67	28
	2	62	63	60	61.67	28
8	1	62	63	60	61.67	28
	2	62	63	60	61.67	27
9	1	59	59	59	59.00	29
	2	59	59	57	58.33	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารสงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่ออนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิในกองปุ๋ยหมัก ช.			อุณหภูมิเฉลี่ย ช.	อุณหภูมิภายนอก ช.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
10	1	53	54	54	53.67	28
	2	53	53	53	53.00	28
11	1	56	58	57	57.00	27
	2	58	58	57	57.67	27
12	1	45	45	44	44.67	27
	2	45	47	44	45.33	28
13	1	50	52	50	50.67	28
	2	50	52	50	50.67	27
14	1	48	48	48	48.00	28
	2	47	47	47	47.00	27
15	1	44	45	45	44.67	27
	2	44	45	44	44.00	27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางผนวกที่ 5 แสดงอุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมักและอุณหภูมิภายนอกในระยะ 15 วัน ของกองปุ๋ยหมัก กองที่ 5 (ใบไม้แห้ง + มูลไก่ + ปุ๋ยยูเรีย + จุลินทรีย์พลังไทย 1)

วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในกองปุ๋ยหมัก °ซ.			อุณหภูมิเฉลี่ย °ซ.	อุณหภูมิภายนอก °ซ.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
0	1	35	35	35	35.00	30
1	1	43	45	45	44.33	29
	2	46	45	45	45.33	29
2	1	53	55	52	53.00	29
	2	56	58	54	56.00	29
3	1	56	58	54	56.00	30
	2	60	61	59	60.00	30
4	1	60	61	60	60.33	29
	2	60	63	60	61.00	28
5	1	62	65	62	63.00	29
	2	52	56	52	53.33	29
6	1	50	55	50	51.67	29
	2	50	55	50	51.67	29
7	1	50	55	53	52.67	28
	2	52	57	53	54.00	28
8	1	50	52	50	50.67	28
	2	50	52	50	50.67	27
9	1	50	50	49	49.67	29
	2	50	50	49	49.67	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วัน วันที่	ครั้งที่	อุณหภูมิภายในห้องปฎิบัติการ ช.			อุณหภูมิเฉลี่ย ช.	อุณหภูมิภายนอก ช.
		จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3		
10	1	50	50	50	50.00	28
	2	50	52	52	51.33	28
11	1	52	52	52	52.00	27
	2	52	52	52	52.00	27
12	1	50	50	50	50.00	27
	2	50	50	50	50.00	27
13	1	50	50	50	50.00	28
	2	50	50	50	50.00	27
14	1	45	47	45	45.67	28
	2	45	45	45	45.67	27
15	1	46	46	45	45.67	27
	2	45	45	45	45.33	27

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้