



การจัดการดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะแบบบูรณาการเพื่อการปลูกข้าว
Integrated Soil Management of Acid Sulfate Soil
(Munoh series) for Rice Production

สายหยุด เพ็ชรสุข
Saiyud Phetsuk

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาการจัดการทรัพยากรดิน
มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of
Master of Science in Soil Resources Management
Prince of Songkla University

2553

ลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

(1)

ชื่อวิทยานิพนธ์	การจัดการดินเปรี้ยวขั้นชุดดินมูโนะแบบบูรณาการเพื่อการปลูกข้าว
ผู้เขียน	นางสาวหยุ่น เพ็ชรสุข
สาขาวิชา	การจัดการทรัพยากรดิน

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก

คณะกรรมการสอบ

(รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยรัตน์ นิลนันท์)

.....**ประธานกรรมการ**
(รองศาสตราจารย์ ดร.อัจฉรา เพิงหนู)

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม

(รองศาสตราจารย์ ดร.จำเป็น อ่อนทอง)

..... กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยรัตน์ นิลนันท์)

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์นับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษา ตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการทรัพยากรดิน

(รองศาสตราจารย์ ดร.กริกชัย ทองหนู) คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

ชื่อวิทยานิพนธ์ การจัดการดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะแบบบูรณาการเพื่อการปลูกข้าว
ผู้เขียน นางสาวหยุด เพ็ชรสุข
สาขาวิชา การจัดการทรัพยากรดิน
ปีการศึกษา 2553

บทคัดย่อ

ชุดดินมูโนะ (Fine, mixed, semiactive acid, isohyperthermic, Sulfic Endoaquepts) เป็นดินเปรี้ยวจัดที่มีสภาพพื้นที่เป็นที่ราบลุ่มน้ำท่วมขังในฤดูฝน พื้นที่ส่วนใหญ่ใช้ในการทำนา แต่ให้ผลผลิตต่ำเนื่องจากดินมีปัญกิริยาเป็นกรดจัด และมีความอุดมสมบูรณ์ค่อนข้างต่ำ การทดลองนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อบูรณาการการจัดการดินเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าว ดำเนินการในพื้นที่ศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทอง ๑ อ.เมือง จ.นราธิวาส โดยวางแผนการทดลองแบบสุ่มในบล็อก มี 8 ตัวรับการทดลอง และ 4 บล็อก คือ 1) control 2) ใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR (L) 3) ใช้น้ำล้างดิน (W) 4) ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR (W+L) 5) ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR ร่วมกับปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) 6) ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR ร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G) 7) ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR และใส่ปุ๋ยเคมี $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับ ปุ๋ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) และ 8) ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR และใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F)

ผลการทดลองพบว่าการปรับปรุงดินโดยการใส่ปูนในอัตรา $\frac{1}{2}$ LR ทำให้ค่า pH ของดินเพิ่มขึ้นจาก 3.98 เป็น 5.03 ความเป็นกรดและอุลูมินัมที่แผลเปลี่ยนได้ลดลงจาก 2.97 และ 1.25 cmol(+)/kg เป็น 1.18 และ 0.68 cmol(+)/kg ตามลำดับ ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้นจาก 260 กก./ไร่ เป็น 349 กก./ไร่ และมีปรอร์เซ็นต์เมล็ดลีบลดลง (17.23 %) เมื่อเทียบกับแปลง control (20.61 %) การใช้น้ำล้างดินเพียงอย่างเดียวแม้ไม่สามารถเพิ่ม pH และลดความเป็นกรดหรืออุลูมินัมที่แผลเปลี่ยนได้ในดินได้มากนัก แต่เมื่อดำเนินการควบคู่กับการใส่ปูนทำให้ผลผลิตข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น (364 กก./ไร่) การใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ข้าวดูดซึ้ง P, K, Ca และ Mg จากดินเพิ่มขึ้น ส่งผลให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้น (389 กก./ไร่) โดยปรอร์เซ็นต์เมล็ดลีบมีแนวโน้มลดลง (16.51 %) การใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้ข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่าการใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินและใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ข้าวดูดซึ้ง N, P, K, Ca และ Mg จากดินเพิ่มขึ้น และทำให้ความเข้มข้นของ N ในตอซังและในเมล็ดข้าว K ในตอซัง และ Ca ในเมล็ดข้าวสูงกว่าทุกแปลง ส่งผลให้ข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตสูงสุดถึง 532 กก./ไร่ จึงน่าจะเป็นวิธีที่ดีที่สุดในแห่ง

ของการปรับปรุงบำรุงดินเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าว การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินถึงแม้จะให้ผลผลิตเพียง 521 กก./ไร่ แต่มีกำไรสุทธิต่อไร่สูงสุดเท่ากับ 2,887 บาท จึงน่าจะเป็นวิธีที่ดีที่สุดในแง่ของการให้ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ ในขณะที่การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่พืชสดเป็นวิธีที่ให้กำไรสุทธิต่อไร่ต่ำสุดเพียง 1,438 บาทเท่านั้น

Thesis Title	Integrated Soil Management of Acid Sulfate Soil (Munoh series) for Rice Production
Author	Mrs. Saiyud Phetsuk
Major Program	Soil Resources Management
Academic Year	2010

ABSTRACT

Munoh soil series (Fine, mixed, semiactive, acid, isohyperthermic, Sulfic Endoaquepts) is one of the acid sulfate soils in tidal flat areas which is normally submerged in rainy season. Most of the areas are rice cultivations having low yield due to the limited acidity and low fertility. The objective of this study is to investigate the integrated management of acid sulfate soil for rice production at Phikulthong Royal Development Study Center, Narathiwat province. The experimental design was carried out in a randomized complete block design with 8 treatments and 4 blocks as following : 1) control, 2) liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR (L), 3) washing soil with water (W), 4) washing soil with water and liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR (W+L), 5) washing soil with water + liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR + application of chemical fertilization according to soil analysis (W+L+F), 6) washing soil with water + liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR + green manure (W+L+G), 7) washing soil with water + liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR + application of $\frac{1}{2}$ chemical fertilization rate according to soil analysis + green manure (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) and 8) washing soil with water + liming at rate of $\frac{1}{2}$ LR + application of chemical fertilization according to soil analysis + green manure (W+L+G+F).

Results revealed that the soil pH value increased from 3.98 to 5.03 for the L treatment whereas exchangeable acidity and exchangeable Al decreased from 2.97 and 1.25 cmol(+)/kg to 1.18 and 0.68 cmol(+)/kg respectively. The rice yield increased from 260 kg/Rai in the control to 349 kg/Rai in the L treatment whereas the amount of undeveloped seeds decreased to 17.23 % in the L treatment compared with 20.61 % in the control treatment. Even though the W treatment could not increase the soil pH and still had similar exchangeable acidity and exchangeable Al content but in the W+L treatment the rice yield increased to 364 kg/Rai. The W+L+G treatment, rice could uptake more nutrients (P, K, Ca and Mg) so that the rice yield

increased to 389 kg/Rai respectively whereas the amount of undeveloped seed decreased to 16.51 %. The growth and rice yield increased clearly in the treatment that included application of chemical fertilizer. The highest nutrient uptake (N, P, K, Ca and Mg) and highest concentration of N in rice straw and seed, K in rice straw and Ca in seed was found in W+L+G+F treatment which was the best management for the highest rice yield (532 kg/Rai) in Munoh soil series. However in term of economical aspects, the W+L+F treatment is the most profitable treatment as it had a production of rice at 521 kg/Rai and received a profit at 2,887 Baht/Rai whereas the W+L+G treatment received the lowest profit equivalent to 1,438 Baht/Rai

กิตติกรรมประกาศ

ข้าพเจ้าขอรับขอบพระคุณรองศาสตราจารย์ ดร.ชัยรัตน์ นิลนันท์ ประธานกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ และรองศาสตราจารย์ ดร.จำเป็น อ่อนทอง กรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์เป็นอย่างยิ่ง ที่กรุณาให้คำปรึกษาและช่วยแนะนำแนวทางในการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ให้เสร็จสมบูรณ์ลุล่วงด้วยดี และขอรับขอบพระคุณรองศาสตราจารย์ ดร.อัจฉรา เพ็งหนู ประธานกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ มณีพงศ์ กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ที่กรุณาให้คำปรึกษาและแก้ไขข้อบกพร่องในการเขียนวิทยานิพนธ์ให้มีความสมบูรณ์มากยิ่งขึ้น

ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ภาควิชาชีรษณิศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติทุกท่าน ที่กรุณาให้ความช่วยเหลือในด้านงานธุรการต่าง ๆ ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่สูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทอง ฯ โดยเฉพาะ คุณอวยพร น่วมสำลี ที่ให้ความช่วยเหลือในการเก็บข้อมูลแปลงทดลอง และขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ส่วนวิเคราะห์คิน สำนักงานพัฒนาที่ดินเขต 12 ทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือในการวิเคราะห์ตัวอย่างดินและฟีช

สุดท้ายนี้ข้าพเจ้าขอรับขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ ผู้ซึ่งสนับสนุนให้มีโอกาสทางการศึกษา ขอขอบคุณ คุณประสิทธิ์ เพ็ชรสุข และค.ช.รัชชานนท์ เพ็ชรสุข ที่ได้ให้ความช่วยเหลือและเป็นกำลังใจตลอดมา ส่งผลให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงด้วยดี

สายหยุด เพ็ชรสุข

สารบัญ

หน้า

สารบัญ	(8)
รายการตาราง	(9)
รายการรูป	(10)
บทที่	
1. บทนำ	1
บทนำด้านเรื่อง	1
ตรวจเอกสาร	2
วัตถุประสงค์ของงานวิจัย	25
2. วัสดุ อุปกรณ์ และระเบียบวิธีวิจัย	26
วัสดุและอุปกรณ์	26
ระเบียบวิธีวิจัย	27
3. ผลการศึกษา	37
ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเปลี่ยนแปลงทางเคมีของดิน เปรียบเทียบชุดคิดน้ำฝน	37
ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิต ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในดินเปรียบเทียบชุดคิดน้ำฝน	45
ความเข้มข้นของธาตุอาหารในผลผลิตข้าวและปริมาณธาตุอาหารที่ข้าว ดูดซึมเข้าไปใช้ประโยชน์ (nutrient uptake)	51
ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ	74
4. วิเคราะห์ผลการศึกษา	77
5. สรุปผลการศึกษา	84
เอกสารอ้างอิง	85
ประวัติผู้เขียน	97

รายการตาราง

ตารางที่	หน้า
1. พื้นที่ปลูกข้าว ผลผลิต และผลผลิตต่อไร่ของประเทศไทย พ.ศ. 2550- 2552	6
2. สถานการณ์การส่งออกข้าวของประเทศไทยปี พ.ศ. 2550-2552	7
3. น้ำหนักสด อายุการ ไก่กลม และปริมาณชาตุอาหารหลักที่สำคัญของปัจจุบันพืชสด ที่มีศักยภาพในการเพิ่มผลผลิตข้าว	17
4. ระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินตามวิธีการของกองสำรวจและจำแนกดิน	21
5. การประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินนาจากค่าวิเคราะห์ดิน	21
6. ปริมาณชาตุอาหารหลักที่ใส่ในนาข้าวตามค่าวิเคราะห์ดิน	22
7. สมบัติทางเคมีบางประการของชุดดินมูโนะก่อนการทดลอง	27
8. ความเข้มข้นของชาตุอาหารที่เป็นองค์ประกอบของพืชปัจจุบัน (โสโนฟริกัน)	30
9. สมบัติทางเคมีบางประการของหินปูนบด	31
10. ช่วงเวลาและอัตราการใส่ปุ๋ยเคมีตามตัวรับการทดลอง	32
11. สมบัติทางเคมีบางประการของดินก่อนการทดลอง	38
12. สมบัติทางเคมีบางประการของดินหลังการใส่ปุ๋น 45 วัน	39
13. สมบัติทางเคมีบางประการของดินหลังการทดลอง	40
14. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเจริญเติบโตและผลผลิตของข้าว	46
15. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่องค์ประกอบผลผลิตของข้าว	49
16. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อความเข้มข้นของชาตุอาหารที่เป็น องค์ประกอบในตอซัง	52
17. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อความเข้มข้นของชาตุอาหารที่เป็น องค์ประกอบในเมล็ดข้าว	53
18. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อปริมาณการดูดซึมน้ำของชาตุอาหารในตอซังข้าว	60
19. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อปริมาณการดูดซึมน้ำของชาตุอาหารในเมล็ดข้าว	61
20. ปริมาณชาตุอาหารที่ข้าวดูดซึมเข้าไปใช้ประโยชน์ (nutrient uptake)	62
21. แสดงผลการประเมินค่าใช้จ่ายและผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ	75

รายการรูป

รูปที่

หน้า

- | | |
|---|----|
| 1. หลักการจัดการมาตรฐานอาหารและพัฒนาที่กรณ์ในโตรเจน | 23 |
| 2. ขั้นตอนการหาในโตรเจนที่ข้าวต้องการ | 24 |
| 3. แผนผังแสดงพื้นที่แปลงทดลอง | 29 |
| 4. น้ำหนักผลผลิตของข้าวที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ | 81 |

บทที่ 1

บทนำ

1. บทนำตัว นเร็ง

ดินเปรี้ยวจัด (acid sulfate soil) เป็นดินมีปัญหานิคหนึ่ง ที่มีความสามารถในการให้ผลผลิตต่ำเมื่อเทียบกับดินโดยทั่วไป จากรายงานของกรมพัฒนาที่ดิน (2549) พบว่าประเทศไทยมีพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดประมาณ 5.26 ล้านไร่ พบริเวณพื้นที่ราบลุ่มภาคกลางถึง 4.06 ล้านไร่ ภาคตะวันออก 0.24 ล้านไร่ และภาคใต้ 0.96 ล้านไร่ พื้นที่ดินเปรี้ยวจัดมีสภาพเป็นพื้นที่ลุ่มน้ำท่วมขังในฤดูฝนนาน 120-180 วัน จึงเป็นดินที่ไม่เหมาะสมต่อการปลูกพืชไร่ เนื่องจากมีกรดกำมะถันอยู่ในชั้นหน้าดินเป็นปริมาณมาก ดินมีความอุดมสมบูรณ์ค่อนข้างต่ำ และมีเนื้อดินเป็นดินเหนียวแน่นซึมผ่านได้ยากส่วนใหญ่จึงใช้พื้นที่ในการทำนาแต่ให้ผลผลิตต่ำ เนื่องจากปฏิกิริยาดินเป็นกรดจัดมาก ทำให้การละลายได้ของเหล็กและอะลูминัมสูงจนถึงระดับที่อาจเป็นพิษต่อข้าวได้ และทำให้ธาตุอาหารในรูปที่เป็นประโยชน์ต่อพืชได้ในดินอยู่ในระดับต่ำ บางครั้งถึงกับขาดแคลน นอกจากนี้ความเป็นกรดของดินยังมีผลต่อการลดประสิทธิภาพกิจกรรมการย่อยสลายอินทรีย์ต่ำของจุลินทรีย์ในดิน จากปัญหาต่าง ๆ เหล่านี้ทำให้มีหน่วยงานที่เกี่ยวข้องหลายหน่วยงานได้ทำการศึกษาวิจัยเพื่อหาวิธีการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าวต่อพื้นที่ปลูกให้สูงขึ้น อาทิ ชัยวัฒน์ และคณะ (2541) ได้ศึกษาการขังน้ำในแปลงนานา 4 สัปดาห์แล้วระบายนอก จากนั้นใช้น้ำจืดเช anz ใหม่แล้วระบายนอกทุก 4 สัปดาห์ในดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะ พบว่าข้าวให้ผลผลิตถึง 300 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าแปลงที่ไม่มีการขังน้ำซึ่งให้ผลผลิตเพียง 200 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างชัดเจน นอกจากนี้ ชัยวัฒน์ และคณะ (2530) ยังพบว่า การใช้หินปูนบดในอัตรา 1.4 ตันต่อไร่ หรือ $\frac{1}{2}$ ของความต้องการปูนของดินเป็นอัตราที่เหมาะสมในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะ ในขณะที่ดาวร (2549) รายงานว่า การปลูกข้าวในพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดโดยการใช้หินปูนบดในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของความต้องการปูนร่วมกับปุ๋ยเคมีสูตร 16-16-8 ในอัตรา 40 กิโลกรัมต่อไร่ และปุ๋ยเคมีสูตร 46-0-0 อัตรา 10 กิโลกรัมต่อไร่ โดยใช้ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ผลผลิตข้าวสูงถึง 473 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าการไม่ใช้ปุ๋ยพืชสดที่ให้ผลผลิตเพียง 431 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างชัดเจน จากการศึกษาการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดโดยวิธีการต่าง ๆ เหล่านี้ พบว่าผลผลิตที่ได้ยังค่อนข้างต่ำและบางวิธีอาจไม่เกิดผลและมี

ประสิทธิภาพอย่างเด่นชัด โดยเฉพาะการใช้ปูยเคมีซึ่งมีการใส่ในอัตราตามคำแนะนำทั่ว ๆ ไปอาจไม่เหมาะสมกับดินในแต่ละพื้นที่ซึ่งมีสภาพแวดล้อมที่แตกต่างกัน ตลอดจนบางครั้งยังขาดข้อมูลที่ชัดเจนเกี่ยวกับการวิเคราะห์ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจจากการจัดการดินเปรี้ยวจัดดังกล่าว ดังนั้นจึงได้ดำเนินการศึกษาการปรับปรุงดินโดยการใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูน การใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน และใส่ปูยพืชสดแบบบุรณาการเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าวในพื้นที่ดินเปรี้ยวจัด โดยเลือกวิธีที่เหมาะสมในทางเศรษฐกิจนำไปพัฒนาและประยุกต์ใช้ให้เหมาะสมกับการปรับปรุงแก้ไขดินเปรี้ยวจัด เพื่อให้ปลูกข้าวได้อย่างยั่งยืนและมีกำไรสูงสุด

2. ตรวจเอกสาร

2.1 ส ณฑะทั่วไปของดินเปรี้ยวจัด

ดินเปรี้ยวจัด คือ ดินที่อาจจะมีหรือกำลังมีหรือได้เคยมีกรดกำมะถันอยู่ในชั้นหน้าตัดดินซึ่งเป็นผลมาจากการสร้างดินนั้น และปริมาณของกรดที่เกิดขึ้นมีมากพอที่จะมีผลต่อการควบคุมการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางเคมีของดินนั้น ๆ โดยทั่วไปจะพบจุดประสิทธิภาพของข้าวของโรไชต์ (jarosite) อยู่ในชั้นดินที่ระดับความลึกอย่างกว่า 1.5 เมตร จากผิวดิน จาโรไชต์เป็นผลมาจากการเติมออกซิเจนของไฟไรต์ (pyrite) ซึ่งเป็นตัวบ่งบอกถึงระดับความเป็นกรดของดิน คือ ถ้าพบจาโรไชต์อยู่ในปริมาณมากและอยู่ในระดับดินที่ระดับความเป็นกรดจะสูง แต่ถ้าพบจาโรไชต์ในปริมาณน้อยและอยู่ในระดับลึกเกินกว่ารากพืชจะแพร่ไปถึงผลกระทบต่อพืชก็จะน้อย Brinkman และ Pons (1973) และกรมพัฒนาที่ดิน (2548) ได้แบ่งดินเปรี้ยวจัดออกเป็น 3 กลุ่ม ดังนี้

1) ดินเปรี้ยวจัดแห้ง (potential acid sulfate soil) เกิดจากตะกอนน้ำกร่อยเป็นดินที่มีกระบวนการน้ำแลว มีปริมาณไฟไรต์สูงประมาณ 1.0 - 2.5 เปอร์เซ็นต์ ปฏิกิริยาของดินในสภาพน้ำขังจะเป็นกลางหรือเป็นด่างอย่างอ่อน (pH 7.0 - 8.0) ปัจจุบันดินในกลุ่มนี้ยังอยู่ในสภาพน้ำขัง เช่น ป่าชายเลน เมื่อมีกระบวนการน้ำแลว มีการถ่ายเทอากาศเกิดขึ้นในชั้นดินจะทำให้ดินกลายเป็นดินเปรี้ยวจัดมีปัญหาต่อการเจริญเติบโตของพืชได้ ชุดดินในกลุ่มดินนี้ ได้แก่ ชุดดินท่าจีน ชุดดินบางปะกง และชุดดินตะกั่วทุ่ง

2) ดินเปรี้ยวจัดที่กำลังมีกรดกำมะถันเกิดขึ้น (actual acid sulfate soil) จะพบจุดประสิทธิภาพของข้าวของโรไชต์ภายใน 1.5 เมตรจากผิวดิน ดินมีปฏิกิริยาเป็นกรดรุนแรง ต่างผลโดยตรงต่อการเจริญเติบโตของพืชเนื่องจากความเป็นพิษของอะลูมิโนแมลลิก และมีผลโดยอ้อมโดยการลดความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสและชาตุอาหารอื่น ๆ ชุดดินที่อยู่ในกลุ่มดินนี้ ได้แก่

ชุดคิโนยูธยา ชุดคิโนบางเขน ชุดคิโนมหาโพธิ์ ชุดคิโนท่าข旺 ชุดคิโนงำน้ำเปรี้ยว ชุดคิโนชุมแสง
ชุดคิโนศรีสัมภราณ์ ชุดคิโนะอ่ำ ชุดคิโนกรักษา ชุดคิโนโนะ ชุดคิโนเชียรไหกุ่ ชุดคิโนรังสิตกรจั้ด
ชุดคิโนรังสิต ชุดคิโนเสนา ชุดคิโนคอนเมือง ชุดคิโนบางปะอิน ชุดคิโนระແงะ และชุดคิโนตันไทร

3) ดินที่เกยเป็นดินเปรี้ยวจัด (para หรือ pseudo acid sulfate soil) เป็นดินซึ่งได้เกิดการกำมะถันขึ้นในชั้นดินแล้ว แต่กรดส่วนใหญ่ได้ถูกชะล้าง (leached) หรือถูกทำให้สะเทิน (neutralized) จนมีปริมาณความเป็นกรดเหลืออยู่เพียงเล็กน้อยไม่ถึงกับเป็นอันตรายหรือเป็นปัญหาต่อการปลูกพืช แต่ดินนี้ยังคงมีลักษณะของชุดประสีเหลืองฟางขาวของชาโราชต์ในชั้นของดินล่าง มีปริมาณของซัลเฟตที่ละลายได้และเปอร์เซ็นต์การอิ่มตัวด้วยอะลูมิնัมสูง ส่วนปริมาณอะลูมิնัมอิสระที่ละลายได้ (soluble free-aluminum) มีน้อยและไม่อよด์ในระดับที่เป็นอันตรายต่อพืช ชุดดินที่อยู่ในกลุ่มดินนี้ ได้แก่ ชุดดินสมุทรปราการ ชุดดินบางกอก ชุดดินฉะเชิงเทรา ชุดดินทรายขาว ชุดดินวัลเปรี้ยง ชุดดินคำเนินสะคลາ ชุดดินธนบุรี ชุดดินบางแพ ชุดดินพิมาย และชุดดินสิงห์บุรี

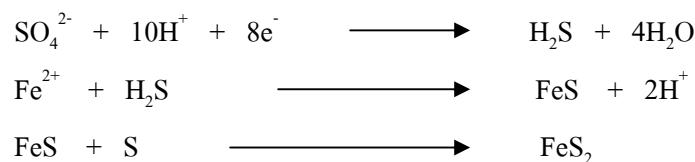
สำหรับคืนเปรี้ยวจัดที่พบในภาคใต้มีอยู่ 2 กลุ่ม คือ 1) คืนเปรี้ยวจัดแฟง พนทัวไปตามป่าชายเลน ได้แก่ ชุดคืนท่าจีน ชุดคืนบางปะกง และชุดคืนตะกั่วทุ่ง และ 2) คืนเปรี้ยวจัดที่กำลังมีการกำมะถันเกิดขึ้น ได้แก่ ชุดคืนมูโนะ ชุดคินระแวง ชุดคินตันไทร ชุดคินชะอ่า ชุดคินนางน้ำ เปรี้ยว ชุดคินธัญญบุรี และชุดคินรังสิต คืนกลุ่มนี้ส่วนมากจะพบสารประกอบจาโรไซต์ภายใน 1.5 เมตรจากผิวดิน ปฏิกิริยาคืนเป็นกรดrunแรงและมีปัญหานาการปลูกพืช เนื่องจากความเป็นพิษของเหล็กและอะลูминัมที่ละลายออกมาก อีกทั้งจะเกิดการบาดชาตุฟอสฟอรัสและทำให้ความเป็นประโยชน์ของธาตุอื่นโดยเฉพาะธาตุในโตรเรนลดลง

2.2 การเก็บดูแลประวัติ ข้อมูล

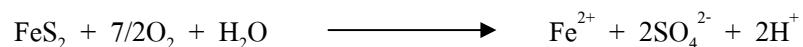
ดินเปรี้ยวจัดเป็นดินที่เกิดจากตะกอนน้ำกร่อย (brackish water sediment) หรือตะกอนน้ำทะเล (sea water sediment) มีสารประกอบซัลไฟฟ์ในรูปของไฟวร์ต์ในชั้นหน้าตัดดิน เมื่อถูกออกซิไดส์ได้สารประกอบซัลเฟตมีลักษณะเป็นจุดประสีเหลืองฟางขาวที่เรียกว่าجاโรไซต์ $[KFe_3(SO_4)_2(OH)_6]$ และมีกรดกำมะถัน (H_2SO_4) เกิดขึ้นในชั้นหน้าตัดดิน ดินบนมีปฏิกิริยาเป็นกรดจัดมาก (pH 4.0 - 4.9 หรือต่ำกว่า 4.0) ความอุดมสมบูรณ์ของดินต่ำ การเกิดดินเปรี้ยวจัดของประเทศไทยตามรายงานของ Pons และ van der Kevie (1969) ประกอบด้วย 2 กระบวนการ คือกระบวนการทางธรณีวิทยา (geogenetic process) และกระบวนการสร้างดินทางปฐพีวิทยา (pedogenetic process)

กระบวนการทางชีววิทยาหรือกระบวนการเกิดวัตถุที่คำนวณเปรียบเทียบ เป็นกระบวนการสมของตัวก้อนน้ำทรายหรือตัวก้อนน้ำกร่อยเป็นส่วนใหญ่ โดยที่ตัวก้อนเหล่านี้จะมี

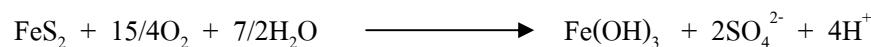
อนิทริยวัตถุที่ย่อยสลายง่ายประกอบด้วย จุลินทรีย์ในดิน ใช้เป็นแหล่งพลังงานเมื่อมีปริมาณแสง ปริมาณชัลเฟต ปริมาณเหล็กที่เพียงพอ และอูฐในสภาพน้ำขัง (สภาพที่ไม่มีออกซิเจน) สารประกอบชัลเฟตจะถูกรีดิวช์โดยจุลินทรีย์พากที่ไม่ต้องการออกซิเจน ได้แก่ แบคทีเรียพาก *Desulfovibrio* และ *Desulfotomaculum sp.* เปลี่ยนเป็นสารประกอบไฮドโรเจนชัลไฟด์ (H_2S) และจะทำปฏิกิริยากับเฟอรัสไอออน (Fe^{2+}) ได้ตatkอนของสารประกอบเหล็กชัลไฟด์ (FeS) เมื่อมีการจัดเรียงตัวกันแน่นเข้าจะแปรสภาพต่อไปเป็นสารไฟไรต์ (FeS_2) ดังสมการ



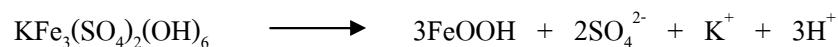
ดินเปรี้ยวจัดเมื่อออยู่ในสภาพน้ำขังเป็นเวลานาน อาจจะทำให้เกิดไฟโรต์ขึ้นได้อีกถ้ามีสภาพที่เหมาะสม จะพบเกิดอยู่บนชั้นดินบนของดินนั้นแต่จะไม่เกี่ยวข้องกับกระบวนการทางธรรมชาติ (สารสีที่, 2520) และจากการศึกษาของ Pons และ van der Kevie (1969) พบว่ากระบวนการเกิดไฟโรต์ของดินเปรี้ยวจัดในประเทศไทยเกิดขึ้นเมื่อประมาณ 2,500-6,000 ปีมาแล้ว กระบวนการสร้างดินทางปฐมวิทยาหรือกระบวนการเกิดชั้นดินเปรี้ยวจัดที่เกิดขึ้นภายในดินจะเกิดขึ้นเมื่อมีการระบายน้ำและมีการถ่ายเทอากาศดีขึ้น ไฟโรต์ที่สะสมอยู่ในดินจะถูกออกซิไดส์คิวบิกออกซิเจนที่แทรกซึมลงมาจากอากาศ ทำให้เกิดกรดกำมะถัน เฟอร์สไอก้อน (Fe^{2+}) และซัลเฟตไอก้อน (SO_4^{2-}) ดังสมการ



เมื่อไฟโรต์ถูกออกซิไดส์ และเฟอรัสไอออนถูกออกซิไดส์เป็น Fe(OH)_3 จะทำให้เกิด H_2SO_4 2 มอลต่อไฟโรต์ 1 มอล (van Breemen, 1982)



Fe(OH)_3 ที่เกิดขึ้นมีอรวมกับแคตไอออนที่เป็นด่าง เช่น โพแทสเซียมไอออน (K^+) โซเดียมไอออน (Na^+) เกิดเป็นเกลือเบสิกไอออนชัลเฟต เช่น แร่จาราไซต์ $[\text{KFe}_3(\text{SO}_4)_2(\text{OH})_6]$ ซึ่งเป็นสารประกอบสีเหลืองฟางข้าว จะพบเห็นเป็นจุดประในดินเปรี้ยวจัด จาโรไซต์เมื่อไฮดรอลิซต่อไปจะเกิดเป็นเกอร์ไทต์ (FeOOH) มีสีเหลืองฟางข้าวเข้มและกรดกำมะถัน ดังสมการ



2.3 การแพร่ กระจายของดินเปรี้ยวจัด

van Breemen และ Pons (1978) รายงานว่า ภูมิภาคเอเชียตะวันออกและเอเชียตะวันออกเฉียงใต้มีพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดประมาณ 38.9 ล้านไร่ ซึ่งแพร่กระจายอยู่ในประเทศต่างๆ โดยพบว่าอินโดนีเซียเป็นประเทศที่มีพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดมากที่สุด 12.5 ล้านไร่ หรือ คิดเป็น 16 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดของโลก ประเทศไทยมีพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดมากเป็นที่ 2 คือ ประมาณ 12 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดของโลก และพบกระจายอยู่ในประเทศเวียดนาม บังกลาเทศ อินเดีย กัมพูชา เมียนมาร์ มาเลเซีย จีน ญี่ปุ่น ฟิลิปปินส์ และเกาหลีใต้

จากการสำรวจการกระจายของดินเปรี้ยวจัดในประเทศไทย โดยกรมพัฒนาที่ดิน (2549) พบว่าประเทศไทยมีพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดประมาณ 5.26 ล้านไร่ แพร่กระจายอยู่ในบริเวณที่ราบลุ่มภาคกลางประมาณ 4.06 ล้านไร่ ภาคตะวันออกประมาณ 0.24 ล้านไร่ และชายฝั่งทะเลภาคใต้ประมาณ 0.96 ล้านไร่ ในภาคกลางกระจายอยู่ในจังหวัดฉะเชิงเทรา นครนายก นครปฐม นนทบุรี ปทุมธานี ประจวบคีรีขันธ์ ปราจีนบุรี พระนครศรีอยุธยา เพชรบุรี ราชบุรี สมุทรปราการ สมุทรสาคร สระบุรี และสุพรรณบุรี ภาคตะวันออกพบการกระจายอยู่ในจังหวัดระยอง จันทบุรี ชลบุรี และตราด ในภาคใต้พบการกระจายอยู่ในจังหวัดยะลา ชุมพร ตรัง นครศรีธรรมราช นราธิวาส ปัตตานี พัทลุง สงขลา สตูล และสุราษฎร์ธานี

ชุดคิน奴โโนะเป็นดินเปรี้ยวจัดที่พบแพร่กระจายทั่วไปบริเวณขอบที่ลุ่มต่ำหรือพื้นที่พุ่มพุ่มที่มีพื้นที่ประมาณ 103,862 ไร่ (วุฒิชาติ, 2550) หรือประมาณ 10.8 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดในภาคใต้ทั้งหมด มีสภาพพื้นที่เป็นที่ลุ่มต่ำหรือพื้นที่พุ่มพุ่ม มีการระบายน้ำเลว派ฟรอนธรรมชาติที่ขึ้นปกคลุม ได้แก่ ห้วย กอก โกรงเกรง และป่าเสม็ด การใช้ประโยชน์ที่ดินส่วนใหญ่เป็นนาข้าว แต่ผลผลิตที่ได้ต่ำเนื่องจากดินมีปฏิกิริยาเป็นกรดจัด

2.4 สถานการณ์ ตัวชี้วัดของประเทศไทย

2.4.1 พื้นที่ปลูกและการผลิตข้าวของประเทศไทย

ข้าวเป็นพื้นเศรษฐกิจที่สำคัญของไทย แต่ปัจจุบันประเทศไทยมีพื้นที่ปลูกข้าวลดลง จากรายงานการใช้ที่ดินทางการเกษตรปี พ.ศ. 2551 (สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, 2552) พบว่า ประเทศไทยมีพื้นที่ปลูกข้าว 65.54 ล้านไร่ ภาคตะวันออกเฉียงเหนือมีพื้นที่ปลูกข้าวมากที่สุด ถึง 37.67 ล้านไร่ แต่ผลผลิตต่อพื้นที่ต่ำสุดโดยข้าวนานปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 311 กิโลกรัมต่อไร่ ข้าวนานปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 573 กิโลกรัมต่อไร่ ภาคกลางให้ผลผลิตต่อพื้นที่สูงที่สุด คือ ข้าวนานปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 569 กิโลกรัมต่อไร่ และข้าวนานปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 725 กิโลกรัมต่อไร่ โดยมีพื้นที่

ปลูกข้าวประมาณ 10.11 ล้านไร่ ภาคเหนือมีพื้นที่ปลูกข้าว 14.73 ล้านไร่ โดยข้าวนาปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 523 กิโลกรัมต่อไร่ และข้าวนาปรังให้ผลผลิตเฉลี่ย 662 กิโลกรัมต่อไร่ และภาคใต้มีพื้นที่ปลูกข้าวน้อยที่สุดประมาณ 3.03 ล้านไร่ ข้าวนาปีให้ผลผลิตเฉลี่ย 392 กิโลกรัมต่อไร่ และข้าวนาปรังให้ผลผลิตเฉลี่ย 512 กิโลกรัมต่อไร่

ผลผลิตข้าวของประเทศไทยโดยเฉลี่ยประมาณ 481 กิโลกรัมต่อไร่ ซึ่งต่ำมากเมื่อเทียบกับผลผลิตข้าวเฉลี่ยของประเทศจีน (1,015 กิโลกรัมต่อไร่) ญี่ปุ่น (1,046 กิโลกรัมต่อไร่) อินโดนีเซีย (750 กิโลกรัมต่อไร่) บังกลาเทศ (621 กิโลกรัมต่อไร่) ฟิลิปปินส์ (602 กิโลกรัมต่อไร่) บรากีล (611 กิโลกรัมต่อไร่) เมียนมา (636 กิโลกรัมต่อไร่) อินเดีย (513 กิโลกรัมต่อไร่) และเวียดนาม (779 กิโลกรัมต่อไร่) ในขณะที่ผลผลิตข้าวโลกเฉลี่ย 667 กิโลกรัมต่อไร่ (สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, 2551)

จากรายงานสถิติการเกษตรของประเทศไทยในช่วง 3 ปีที่ผ่านมา (ปี พ.ศ. 2550 - 2552) ของสำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2552) พบว่าพื้นที่เพาะปลูกข้าวและผลผลิตทั้งหมดมีแนวโน้มลดลง (ตารางที่ 1) เนื่องจากเกษตรกรเปลี่ยนพื้นที่ไปปลูกพืชพลัังงานบางส่วน เช่น ปาล์มน้ำมัน มันสำปะหลัง ซึ่งให้ราคาสูงและการคุ้มครองมากกว่า

ตารางที่ 1 พื้นที่ปลูกข้าว ผลผลิต และผลผลิตต่อไร่ของประเทศไทย ปี พ.ศ. 2550-2552

รายการ	พ.ศ. 2550	พ.ศ. 2551	พ.ศ. 2552
พื้นที่ปลูกข้าว (ล้านไร่)	70.19	69.82	69.35
ข้าวนาปี	57.39	57.42	57.26
ข้าวนาปรัง	12.80	12.40	12.09
ผลผลิตข้าวเปลือก (ล้านตัน)	32.10	31.66	31.28
ข้าวนาปี	23.31	23.24	22.97
ข้าวนาปรัง	8.79	8.42	8.31
ผลผลิตต่อไร่ (กิโลกรัม)			
ข้าวนาปี	406	405	401
ข้าวนาปรัง	687	679	687

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2552)

หมายเหตุ: ข้าวนาปรังปี 2550 2551 2552 หมายถึง ปีเพาะปลูก 2550/2551 2551/2552 2552/2553

2.4.2 การนำเข้าและการส่งออกข้าว

ประเทศไทยเป็นประเทศส่งออกข้าวรายใหญ่ของโลก ในช่วง 3 ปีที่ผ่านมา (ปี พ.ศ. 2550-2552) การนำเข้าข้าวของโลกมีแนวโน้มลดลง (ตารางที่ 2) โดยในปี พ.ศ. 2552 ประเทศไทยส่งออกข้าวจำนวน 8.60 ล้านตันข้าวสาร ลดลงจากปี 2551 ซึ่งส่งออกได้ 10.22 ล้านตันข้าวสาร มีส่วนแบ่งข้าวในตลาดโลก 30.39 เปอร์เซ็นต์ของการส่งออกข้าวทั้งหมด รองลงมา ได้แก่ เวียดนาม สหรัฐอเมริกา และอินเดีย ตามลำดับ โดยมีประเทศไทยนำเข้าข้าวที่สำคัญ 10 ลำดับแรก คือ ไนจีเรีย แอฟริกาใต้ เบนิน ไオัวร์โโคสต์ เซเนกัล สหภาพยูโรป สหรัฐอเมริกา อิรัก จีน และอ่องกุ ตามลำดับ (สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, 2552)

ตารางที่ 2 สถานการณ์การส่งออกข้าวของประเทศไทย พ.ศ.2550-2552

รายการ	พ.ศ. 2550	พ.ศ. 2551	พ.ศ. 2552
การค้าของโลก (ล้านตันข้าวสาร) ^{1/}	31.84	29.60	28.30
ส่วนแบ่งการตลาดโลก (เปอร์เซ็นต์)	28.86	34.53	30.39
ใช้ในประเทศไทย (ล้านตันข้าวสาร)	10.73	11.10	11.29
ส่งออก (ล้านตันข้าวสาร) ^{2/}	9.19	10.22	8.60
มูลค่าส่งออก (ล้านบาท) ^{2/}	119,215	203,219	170,000

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2552)

หมายเหตุ: ^{1/} กระทรวงเกษตรสหราชอาณาจักร

^{2/} กรมศุลกากร

2.5 ชั้นความเหมาะสมของดินเพื่อ ปลูกข้าว ด้วย กรรมวิธี ใด ที่ ดี ที่สุด

Kevie และ Yenmanas (1972) และวุฒิชาติ และคงะ (2533) ได้แบ่งสมรรถนะของดินนา (Land suitability class) ในการปลูกข้าวออกเป็น 5 ชั้นความเหมาะสม คือ P-I, P-II, P-III, P-IV และ P-V โดย P-I เป็นดินที่เหมาะสมต่อการปลูกข้าว และลดลงตามลำดับจนกระทั่งถึง P-V ซึ่งไม่เหมาะสมต่อการปลูกข้าว และได้จำแนกชั้นความเหมาะสมของดินเพรี้ยวจัดในประเทศไทย ตามข้อจำกัดของความเป็นกรดของดินต่อการปลูกข้าว (ไม่นับดินเพรี้ยวแห้ง และดินพุ) ออกเป็น 3 ชั้นความเหมาะสม คือ P-IIa, P-IIIa, และ P-IVa (a ที่ห้อยท้ายอยู่แสดงถึงข้อจำกัดของการใช้ที่ดินเนื่องจากความเป็นกรด)

1) Class P-IIa (moderately acid soil) ดินมี pH อยู่ระหว่าง 4.7 - 5.5 พบร้าโรไชต์ อยู่ลึกกว่า 1 เมตรจากผิวดิน เป็นดินที่มีสภาพเหมาะสำหรับการปลูกข้าว แต่มีข้อจำกัดเกี่ยวกับความเป็นกรดของดินที่จะเป็นอุปสรรคต่อการเจริญเติบโตของข้าวอยู่เล็กน้อย ผลผลิตข้าวได้ประมาณ 192 - 352 กิโลกรัมต่ำไร่โดยไม่ใส่ปุ๋ย และข้าวจะตอบสนองต่อปูนและปุ๋ยเพียงเล็กน้อย (ทัศนีย์, 2534) ชุดดินในชั้นความเหมาะสมนี้ ได้แก่ ชุดดินเสนา ชุดดินอุธยา ชุดดินมหาโพธิ์ และชุดดินท่าหัวง เป็นต้น

2) Class P-IIIa (severely acid soil) ดินมี pH อยู่ระหว่าง 4.2 - 4.6 พบร้าโรไชต์ ในชั้นดินที่ระดับความลึกมากกว่า 60 เซนติเมตรจากผิวดิน เป็นดินที่มีความอุดมสมบูรณ์ต่ำ มีความเหมาะสมปานกลางต่อการปลูกข้าว มีข้อจำกัดเกี่ยวกับความเป็นกรดที่รุนแรงของดินที่มีผลต่อการเจริญเติบโตของข้าว ผลผลิตข้าวได้ประมาณ 144 - 240 กิโลกรัมต่ำไร่โดยไม่ใส่ปุ๋ย และข้าวตอบสนองต่อการใส่ปุ๋ยต้านออกจากระดับน้ำในการใส่ปูน (ทัศนีย์, 2534) ชุดดินในชั้นความเหมาะสมนี้ ได้แก่ ชุดดินรังสิต ชุดดินชัยณรงค์ ชุดดินตะชิงเทรา และชุดดินเสนา/รังสิต เป็นต้น

3) Class P-IVa (extremely acid soil) มีค่า pH ต่ำกว่า 4.2 พบร้าโรไชต์ในชั้นดินตึ้งแต่ระดับความลึก 40 เซนติเมตรจากผิวดิน เป็นดินที่ไม่สามารถสำหรับการปลูกข้าว มีข้อจำกัดเนื่องจากดินมีความเป็นกรดรุนแรงมาก ทำให้เป็นอุปสรรคต่อการเจริญเติบโตของข้าว และทำให้ผลผลิตต่ำ บางพื้นที่ถูกทึ่งร้างเนื่องจากดินมีค่า pH ต่ำมากทำให้ยากต่อการปรับปรุงแก้ไข ต้องมีการขัดการดินแบบมีคราฟเป็นพิเศษ โดยส่วนใหญ่จะให้ผลผลิตข้าวเพียง 48 - 96 กิโลกรัมต่ำไร่โดยไม่ใส่ปุ๋ย (ทัศนีย์, 2534) ชุดดินในชั้นความเหมาะสมนี้ ได้แก่ ชุดดินรังสิตกรดจัด ชุดดินองครักษ์ ชุดดินชะอำ และชุดดินมูโนะ เป็นต้น

2.6 ปั๊มห้าสำัก ภูบานประการเกี่ยวกับ การปลูก กษ วайнฟี น็อกกี้ นเปรี้ ยะจ์ ด ปั๊มห้าต่าง ๆ ที่อาจเกิดขึ้นและเป็นผลเสียต่อการปลูกข้าวในดินเปรี้ยวจัดสามารถสรุปได้ดังนี้

2.6.1 ความเป็นกรดของดิน

ความเป็นกรดของดินวัดได้จากค่า pH ของดิน ค่า pH จะบอกถึงความเข้มข้นของ H^+ ในสารละลายดิน โดยทั่วไปแล้วที่ pH ต่ำมาก ๆ เท่านั้นพืชจึงจะได้รับอันตรายโดยตรงจากความเข้มข้นของ H^+ ในสารละลายดิน Arnon และ Johnson (1942) อ้างโดยสุรชัย (2534) รายงานว่า ความเป็นกรดของดินจะเป็นอันตรายต่อพืชโดยตรงเมื่อดินมีค่า pH ต่ำกว่า 3 และพืชสามารถเจริญเติบโตได้ดีในช่วง pH 4 - 8 ในสภาพที่มีชาตุอาหารต่าง ๆ พอเหมาะสม ดังนั้นอิทธิพลของ pH ต่อ

การเจริญเติบโตของพืชในช่วง pH 4 - 8 จึงเป็นผลทางอ้อม จากการศึกษาของ Thawornwong และ van Diest (1974) พบว่า ในสภาพที่ขาดอะลูมิնัมความเข้มข้นของ H^+ ที่ pH สูงกว่า 3.5 ไม่มีผลต่อ การเจริญเติบโตของรากรข้าว ความเป็นกรดของดินมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของธาตุอาหารพืชใน ดิน ทำให้ธาตุบางชนิดละลายได้เพิ่มขึ้น เช่น เหล็ก อะลูมิնัม และแมงกานีส ส่งผลให้ธาตุอาหารพืช บางชนิดขาดแคลน ได้โดยเฉพาะแคลเซียม แมgnีเซียม ฟอสฟอรัส และโพแทสเซียม (Foy, 1988; Marschner, 1991) จากการศึกษาของ Ponnampерuma (1978) พบว่า ที่ระดับ pH ต่ำกว่า 4.0 ทำให้ เหล็กและอะลูมินัมละลายได้เพิ่มขึ้นในสภาพน้ำขังจะก่อให้เกิดความเป็นพิษของอะลูมินัม และถ้า pH สูงกว่า 4.0 พืชมักจะได้รับความเป็นพิษจากเหล็ก อย่างไรก็ตามค่า pH ของดินไม่ได้ถูกนำมาใช้ ในการแบ่งระดับความรุนแรงของปัญหาดินเปรี้ยวจัด แต่ระดับความลึกของสารประกอบชาโรไซต์ ที่ปรากฏในชั้นดินเป็นส่วนที่ถูกนำมาใช้ประกอบในการประเมินระดับปัญหาดินเปรี้ยวจัด (Osborne, 1985)

2.6.2 ความเป็นพิษของอะลูมินัม

โดยทั่วไปความเป็นพิษของอะลูมินัมจะเกิดขึ้นเมื่อดินมี pH ต่ำกว่า 5.5 เท่านั้น จะ ไม่เกิดขึ้นเมื่อ pH ดินมีค่าระหว่าง 5.5 - 8.5 เพราะอะลูมินัมจะตกตะกอนเป็นจิบไซต์ (McCart and Kamprath, 1965; Hoyt and Nyborg, 1971; Ponnampерuma, 1972) ปริมาณอะลูมินัมที่จะทำให้เกิด ความเป็นพิษต่อพืชสามารถกำหนดได้ยาก เนื่องจากระดับความเป็นพิษของอะลูมินัมขึ้นอยู่กับ หลายปัจจัย นอกจากความเข้มข้นของอะลูมินัมในสารละลายดินแล้วยังขึ้นอยู่กับระดับ pH ของดิน ปริมาณธาตุอาหารที่พืชได้รับ ระยะการเจริญเติบโต และชนิดของพืช Fageria และ Carvalho (1982) กล่าวว่า ความเป็นพิษของอะลูมินัมมักเกิดบริเวณรากข้าวมากกว่าบริเวณลำต้น โดยพบว่าต้นข้าวที่ มีอายุ 21 วัน ความเข้มข้นวิกฤตของอะลูมินัมที่จะเป็นพิษจะมีค่าผันแปรตั้งแต่ 1.11 - 4.34 เซนติโมลลิตร ประจำวันต่อ กิโลกรัม (ขึ้นกับสายพันธุ์ข้าว) ทัศนีย์ (2531) กล่าวว่า ความเป็นพิษของ อะลูมินัมจะเกิดขึ้นที่ pH ต่ำกว่า 4.5 - 5.0 สำหรับกล้ามข้าว และที่ pH ต่ำกว่า 3.5 - 4.2 สำหรับพืชที่มี อายุมากขึ้น ในขณะที่ van Breemen และ Pons (1978) รายงานว่า ในดินนาน้ำขังความเป็นพิษจาก อะลูมินัมจะเป็นปัญหาสำคัญในระยะแรกของการขังน้ำ เมื่อระยะเวลาขังนานขึ้นปริมาณของ อะลูมินัมที่ละลายได้จะมีค่าลดลง และ International Rice Research Institute (1981) รายงานว่า ความเป็นพิษเนื่องจากอะลูมินัมจะหายไปหลังจากขังน้ำ 2 - 3 สัปดาห์ เนื่องจากดินมีค่า pH สูงขึ้น นอกจากนี้ยังพบว่า ในดินที่มีความอุดมสมบูรณ์ต่ำและข้าวที่ปลูกขาดธาตุอาหารที่จำเป็นบางธาตุ ความเข้มข้นของอะลูมินัมเพียง 1 - 2 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ข้าวก็จะแสดงอาการเป็นพิษได้ Tanaka และ Navasero (1966)

อาการเป็นพิษของอะลูมินัมส่วนใหญ่จะแสดงอาการที่ราก มีผลต่อการแบ่งเซลล์ของพืชขึ้นจากการพัฒนาของระบบรากทำให้รากสั้นหรือบวมงอ สำหรับในรากข้าวมีลักษณะรากเล็กสั้นและแคระแกรนความยาวลดลง ยังผลให้น้ำหนักของรากลดลง บริเวณใบจะมีสีเหลืองส้มระหว่างเส้นใบ แต่ที่ปลายใบและขอบใบจะไม่มีสี ต่อมาใบจะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล มักเกิดกับใบแก่ที่อยู่ล่าง ๆ ซึ่งจะแห้งเหี่ยวและตายไปในที่สุด (Tanaka and Navasero, 1966)

2.6.3 ความเป็นพิษของเหล็ก

ดินนาน้ำขังในสภาพที่มี pH ต่ำ และมีปริมาณอินทรีวัตถุสูง เหล็กในรูป Fe^{3+} จะถูกเรียกว่า “ไอโซไฟล์” ในรูป Fe^{2+} เหล็กในรูป Fe^{2+} ที่สูงขึ้นนี้จะเป็นสัดส่วนโดยตรงกับ pH และผลกระทบกับ Eh (ค่ารีดักชันโพเทนเชียล) ของดิน (Ponnamperuma *et al.*, 1967) ปฏิกิริยาเรียดักชันของเหล็กจะเกี่ยวข้องกับกิจกรรมของจุลินทรีย์ที่เกิดขึ้นในสภาพน้ำขัง (Broomfield and Williams, 1963) ทำให้ Fe^{3+} เป็นไอโซไฟล์ในรูป Fe^{2+} (Motomura, 1962; Tanaka and Navasero, 1966) ถ้าระยะเวลาการขังน้ำนานขึ้นปริมาณความเข้มข้นของ Fe^{2+} ที่สะสมได้ในสารละลายน้ำมีค่าเพิ่มขึ้น (Ponnamperuma, 1981) จากรายงานของ International Rice Research Institute (1964) รายงานว่า ปริมาณ Fe^{2+} ในดินน้ำจะสะสมได้สูงสุดหลังการขังน้ำประมาณ 2 สัปดาห์ หลังจากนั้นจะค่อยๆ ลดปริมาณลง

ระดับความเป็นพิษของเหล็กไม่ได้ขึ้นอยู่กับปริมาณเหล็กที่ละลายได้ในดินเพียงอย่างเดียว อาจจะผันแปรแตกต่างกันขึ้นอยู่กับพันธุ์ข้าว ระยะการเจริญเติบโต และระดับธาตุอาหาร บางชนิดที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของพืช อาทิ ฟอสฟอรัส แคลเซียม แมกนีเซียม และโพแทสเซียม นั่งราย (2545) รายงานว่า สารละลายน้ำมีปริมาณเหล็กมากกว่า 50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม จะทำให้ข้าวชะงักการแตกกอ และถ้าเหล็กมีความเข้มข้นสูงถึง 300 - 400 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ผลผลิตข้าวจะลดลง ต้นข้าวมีคุณสมบัติสามารถที่จะสร้างกลไกสกัดกันอันตรายจากความเป็นพิษของเหล็กที่อยู่ในดิน แต่ถ้าพืชขาดฟอสฟอรัส แคลเซียม แมกนีเซียม และแมกนีส โดยเฉพาะอย่างยิ่งโพแทสเซียมหรือ ในโตรเรนส์ผลให้กลไกสกัดกันความเป็นพิษของเหล็กต่ำกว่าปกติ (Tadano, 1975) การที่ข้าวขาดธาตุอาหารที่จำเป็นดังกล่าวทำให้กระบวนการเมตาโนบิลิซึมและระบบสมดุลภายในต้นข้าวเสียไป เป็นผลให้ระบบป้องกันการคุกคิ้งชาตุเหล็กหรือความสามารถในการออกซิไดซ์ชาตุเหล็กของรากสูญเสียไป ทำให้ต้นข้าวได้รับอันตรายจากความเป็นพิษจากเหล็กได้ (Benckiser *et al.*, 1982) ในดินเบรี้ยวจัดที่มีปริมาณโพแทสเซียมและฟอสฟอรัสต่ำปริมาณเหล็กที่ละลายได้เพียง 30 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ก็สามารถทำให้ข้าวแสดงอาการเหล็กเป็นพิษได้ (Tadano and Yoshida, 1978)

อาการเป็นพิษของเหล็กมักจะปรากฏอาการที่ใบเป็นส่วนใหญ่ โดยมีลักษณะเป็นจุดสีน้ำตาลแดงเล็ก ๆ ปรากฏอยู่ที่ปลายใบของใบล่างสุด และจะค่อย ๆ กล้ายเป็นสีน้ำตาลทึบในและตายไปในที่สุด (Tanaka and Yoshida, 1970) ความเป็นพิษของเหล็กมักเกิดขึ้นในระยะ แตกกอ และระยะสร้างรวงอ่อน ซึ่งถ้าเกิดในระยะสร้างรวงอ่อนผลผลิตข้าวที่ได้จะลดลง และมีปรอต์เซ็นต์เม็ดลีบสูง (van Breemen and Moormann, 1978)

2.6.4 ความเป็นพิษของแมลงนานีส

ในสภาพน้ำขังแมลงนานีสในรูป Mn^{4+} จะเปลี่ยนเป็น Mn^{2+} ซึ่งทำให้ความเข้มข้นของ Mn^{2+} ในสารละลายนิ่งขึ้น และมีผลให้ปริมาณแมลงนานีสที่สกัดได้ในดินเพิ่มขึ้นด้วย (Patrick and Turner, 1968;) การเกิดการเปลี่ยนแปลงของแมลงนานีสในสภาพริดกัชชันสีบานี่องมาจากการกิจกรรมของจุลินทรีย์พากที่ไม่ต้องการออกซิเจน (anaerobic) และจะเกิดขึ้นก่อนการเปลี่ยนแปลงของเหล็ก เนื่องมาจากแมลงนานีสมีระดับออกซิเดชันสูงกว่าเหล็ก (สารสีทึบ, 2511) Ponnampерuma (1972) รายงานว่า ดินที่มีปฏิกิริยาเป็นกรดปานกลางแมลงนานีสที่ละลายน้ำได้จะถึงจุดสูงสุดช้าและลดลงช้ากว่าดินที่เป็นกรดรุนแรง ในดินที่มีปริมาณแมลงนานีสสูงความเข้มข้นของแมลงนานีสที่ละลายน้ำได้จะมีค่าสูงสุดอย่างรวดเร็วภายใน 2 - 3 สัปดาห์หลังจากการขังน้ำ ต่อมาจะค่อย ๆ ลดลงอย่างช้า ๆ ทั้งนี้เนื่องจากการตอกตะกอนเป็นแมลงนานีสคราบบนต่ำร่องระยะเวลาขังน้ำยาวนานขึ้น ระดับแมลงนานีสที่พอเหมาะสมต่อการปลูกข้าวคือ 20 - 25 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และถ้ามีความเข้มข้นเพียง 0.01 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ข้าวจะแสดงการขาดแมลงนานีสได้ ถ้าเข้มข้นเกิน 25 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ก็จะเกิดอาการเป็นพิษเนื่องมาจากแมลงนานีสได้เช่นกัน (Hsu and Chin, 1975)

อาการเป็นพิษเนื่องจากแมลงนานีสจะมีลักษณะที่สังเกตได้คือ ต้นข้าวจะชะงักการแตกกอ ลำต้นแคระแกรน บริเวณแผ่นใบและก้านใบจะเกิดจุดสีน้ำตาล มักจะเกิดกับใบล่าง ๆ ของต้นข้าว แต่ในสภาพทั่วไปแล้วความเป็นพิษของแมลงนานีสต่อข้าวจะมีโอกาสเกิดขึ้นได้น้อยมาก อาจเป็นเพราะแมลงนานีสในดินมักจะมีอยู่ไม่มากจนเกิดอันตรายต่อพืช และยังเป็นจุลธาตุอาหารที่ข้าวมีความต้องการมากด้วย (Tanaka and Navasero, 1966)

2.6.5 ปริมาณชาตุอาหารต่อวัน

ดินเบรี้ยวจัดเป็นดินที่มีชาตุอาหารในรูปที่เป็นประโยชน์ต่อพืชต่อ โดยเฉพาะปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ต่อพืชต่ำมาก เนื่องจากดินเบรี้ยวจัดมีปริมาณแมลงนานีส เหล็ก และอะลูมิնัมอยู่ในระดับสูงมาก ซึ่งออกไซด์หรือไฮดรอกไซด์ของชาตุเหล่านี้จะทำปฏิกิริยากับฟอสฟอรัสดอกตะกอนไปอยู่ในรูปที่ไม่ละลายน้ำ (สุมารี, 2536) นอกจากนี้ดินเบรี้ยวจัดยังเป็นดินที่

ขาดในโตรเจนอย่างรุนแรงแม้จะมีอินทรีย์ตัดออก่อนข้างสูง เนื่องจากดินมีความเป็นกรดสูงมาก ส่งผลให้จุลินทรีย์ดินไม่สามารถดำเนินกิจกรรมในการย่อยสลายอินทรีย์ตัดออกได้ตามปกติ

ปัญหาการขาดฟอสฟอรัสในดินนาที่เป็นดินเปรี้ยวจัดพบมากในประเทศไทย ความมาเลเซีย และไทย ซึ่งพบว่าถ้าปลูกข้าวโดยไม่ใส่ปุ๋ยฟอสเฟตตันข้าวจะแสดงอาการขาดชาตุ ฟอสฟอรัส โดยใบจะมีสีเขียวเข้มตั้งตรงและการแตกกอลดลง (Tanaka and Yochida, 1970) สารสิทธิ์ (2520) รายงานว่า ดินเปรี้ยวจัดของประเทศไทยทั่วไปมีปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประizable ต่อพืชในระดับต่ำถึงต่ำมาก มีค่าเฉลี่ยอยู่ระหว่าง 3.4 - 14.8 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ชาลี, 2526)

2.6.6 กิจกรรมของจุลินทรีย์ดินไม่เป็นไปตามปกติ

จุลินทรีย์ดินเป็นสิ่งมีชีวิตขนาดเล็กที่มีบทบาทสำคัญในการทำให้เกิดกระบวนการหรือกิจกรรมการย่อยสลายอินทรีย์ตัดในดิน ซึ่งเป็นแหล่งปลดปล่อยธาตุอาหารที่สำคัญให้กับพืช ในดินทั่วไปแบคทีเรียเป็นกลุ่มจุลินทรีย์ดินที่พบมากที่สุด (10^6 - 10^9 colony forming unit ต่อดิน 1 กรัม; cfu ต่อกรัม) รองลงมาคือ แบคทีโนมบซีท (10^7 - 10^8 cfu ต่อกรัม) รา (10^5 - 10^6 cfu ต่อกรัม) สาหร่าย (10^3 - 10^6 cfu ต่อกรัม) และโปรตอไซ (10^3 - 10^5 cfu ต่อกรัม) ตามลำดับ (คณาจารย์ ภาควิชาปฐพีวิทยา, 2548) ในสภาพดินกรดจัดจะมีไออกอนของอะลูมิնัม เหล็ก และแมงกานีส ละลายออกมากจากถังถังที่ระดับที่เป็นพิษ มีจุลินทรีย์ดินเพียงไม่กี่ชนิดที่สามารถเจริญเติบโตได้ในสภาพเหล่านี้ จึงมักพบว่าจุลินทรีย์ในดินกรดจัดมีปริมาณน้อยกว่าในดินปกติ ซึ่งจุลินทรีย์ที่สามารถเจริญเติบโตได้ในดินกรดจัดจะมีกลไกในการต้านทานความเป็นพิษของอะลูมิնัม โดยการที่จุลินทรีย์ดูดเอาอะลูมิնัมไปไว้ภายในเซลล์แล้วอะลูมินัมไปจับกับโปรตีนบางชนิดเปลี่ยนเป็นรูปที่ไม่เป็นพิษกับเซลล์ หรือจุลินทรีย์ดินมีการปลดปล่อยสารอินทรีย์บางชนิดออกมานะ เช่น กรดอินทรีย์ หรือเอนไซมน้ำทางชีวเคมีตัดตอนกับอะลูมินัมที่อยู่รอบเซลล์ เปลี่ยนเป็นรูปที่ไม่เป็นพิษต่อเซลล์ (Jo et al., 1997) ในดินกรดจัดกระบวนการต่าง ๆ ซึ่งเกิดขึ้นจากกิจกรรมของจุลินทรีย์ดินจะถูกยับยั้งไม่ให้เป็นไปตามปกติ การสลายตัวของอินทรีย์ตัดที่เกิดขึ้นโดยกิจกรรมของจุลินทรีย์พวกที่สร้างอาหารเองไม่ได้ตัว (heterotrophic microorganism) เช่น พากura และแบคทีเรีย ซึ่งอัตราความเร็วของการสลายตัวของอินทรีย์ตัดขึ้นกับสภาพแวดล้อมที่เหมาะสม ในสภาพนำเข้าของกระบวนการแอมโมนิฟิเคชันของดินจะเกิดขึ้นช้ามาก (จรรักษ์, 2530) ดินกรดจัดที่ขาดฟอสฟอรัสและมีความเป็นกรดสูงจะช่วยทำให้กระบวนการแอมโมนิฟิเคชันช้าลงไปอีก (Kawaguchi and Kyuma, 1979) แต่มีจุลินทรีย์ดินบางชนิดที่สามารถแปรสภาพของฟอสฟอรัสจากอินทรีย์ฟอสฟอรัสเป็นอนินทรีย์ฟอสฟอรัสที่พืชนำไปใช้ได้โดยอาศัยเอนไซมน์ในกลุ่มฟอสฟาเทส ซึ่งมีประสิทธิภาพในการทำงานได้ดีที่ pH 3.0 - 5.0 (Magboul and McSweeney, 1998) จากการศึกษาของสายใจ (2549) พบว่า

เอนไซน์แอซิดฟอสฟาเทสที่ปลดปล่อยจากเชื้อ *Ustilago sp.* สามารถทำงานได้ดีที่ pH 3.5 - 4.5 ไม่แตกต่างกับเอนไซน์แอซิดฟอสฟาเทสที่ปลดปล่อยจากเชื้อจุลทรรศนิดอื่น ๆ เช่น เอนไซน์แอซิดฟอสฟาเทสที่ปลดปล่อยจากเชื้อ *Asperillus niger* ซึ่งมี pH ที่เหมาะสมในการทำงานอยู่ในช่วง 2.0 - 3.5 (Gargover and Sariyska, 2003) และเอนไซน์แอซิดฟอสฟาเทสจากเชื้อ *Lactobacillus plantarum* ซึ่งมี pH ที่เหมาะสมในการทำงานอยู่ในช่วง 2.0 - 3.5 (Magboul and McSweeney, 1998)

2.7 การปรับปรุงด้วยวัสดุเพื่อการป้องกัน

การป้องกันข้าวในคืนเปรี้ยวจัดเพื่อให้ได้ผลผลิตสูงจากการต้องมีการปรับปรุงคืนโดยการใส่ปูนและปูยที่ให้ชาตุในโตรเจน และฟอสฟอรัส ในปริมาณที่เพียงพอและสมดุลระหว่างชาตุอาหารแล้ว จำเป็นต้องมีการปรับปรุงคืนเพื่อเพิ่มสมรรถภาพของคืนเปรี้ยวอีกด้วย วิธีการปรับปรุงคืนเปรี้ยวจัดมีดังนี้คือ

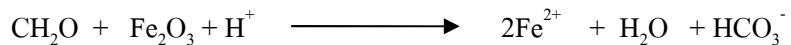
2.7.1 การใช้น้ำชาล้างและการระบายน้ำ

การใช้น้ำชาล้างคืนจะทำให้ความเข้มข้นของอะลูมินัม ชาเฟต เกลือที่ละลายนำไป และสารพิษในคืนเปรี้ยวจัดลดลง ความเป็นกรด-ค่างของคืนจะเพิ่มขึ้น ชั้วัฒน์ และคณะ (2541) รายงานว่า การใช้น้ำชาล้างความเป็นกรดและสารพิษภายในคืนในระยะแรกอาจไม่เห็นผลทันที ต้องมีการดำเนินการต่อเนื่องกันไป ทำให้คืนลดความเป็นกรดลงเรื่อย ๆ การขังน้ำไว้นาน 4 สัปดาห์ แล้วระบายน้ำออกจากน้ำใช้น้ำดีบง ใหม่แล้วระบายน้ำออกอีกเมื่อครบ 4 สัปดาห์ เป็นช่วงที่เหมาะสมที่สุดในการชาล้างความเป็นกรดของคืน จากการศึกษาในคืนเปรี้ยวจัดชุดคืนมูโนะพบว่า ค่า pH ของคืนมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น โดยเมื่อเริ่มปรับปรุงคืน pH ของคืนมีค่าอยู่ระหว่าง 4.1 - 4.3 เมื่อดำเนินการป้องกันข้าวติดต่อกันทุก ๆ ปี พบร่วมในปีที่ 6 ค่า pH ของคืนเพิ่มขึ้นอยู่ระหว่าง 4.5 - 4.6 ขณะที่ปริมาณอะลูมินัมที่ตกได้มีลดลงจาก 4.4 - 4.5 เซนติเมตรประจุนากต่อกิโลกรัม ในปีแรก เหลือเพียง 2.1 - 2.8 เซนติเมตรประจุนากต่อกิโลกรัม ในปีที่ 6 และปริมาณเหล็กมีแนวโน้มลดลงโดยในปีแรกมีค่าระหว่าง 282 - 289 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และลดลงอยู่ระหว่าง 224 - 277 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ในปีที่ 6 โดยให้ผลผลิตข้าว 300 กิโลกรัมต่อไร่ การใช้น้ำชาล้างความเป็นกรดของคืนจำเป็นต้องการทำอย่างต่อเนื่องกันและถือว่าเป็นการปฏิบัติเพื่อหวังผลกระทบยาวย โดยทั่วไปแล้ว ความเป็นกรดของคินจะเกิดขึ้นรุนแรงเฉพาะในช่วงที่คินแห้งหรือในฤดูแล้ง ดังนั้นการใช้น้ำชาล้างความเป็นกรดของคินควรเริ่มกระทำการตั้งแต่เริ่มน้ำฝนเพื่อลดปริมาณการใช้น้ำชลประทาน โดยปล่อยให้น้ำฝนขังจนท่วมแปลงแล้วระบายน้ำออกประมาณ 2 - 3 ครั้ง ทิ้งช่วงห่างการระบายน้ำประมาณ

1 - 2 สัปดาห์ต่อครั้ง (พิสุทธิ์ และคณะ, 2536) Yamada และ Ota (1961) รายงานว่า การระบายน้ำออก 1 ชั่วโมงต่อวัน ในระบบข้าวตั้งท้องจนถึงสัปดาห์ที่ 5 หลังจากข้าวอกรวง ผลปรากฏว่าข้าวมีการแตกกอตื้น ทั้งนี้อาจเป็นเพราะระบบการระบายน้ำดังกล่าวช่วยลดอัตราหายเนื่องจากการสะสมของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ และเฟอรัสไอออนในดินเปรี้ยวจัด Attanandana (1971) สรุปว่า การใช้น้ำชาด่างความเป็นกรดของคินก่อนปักดำเป็นวิธีการที่ดีที่สุดในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัด บางชุดคินในประเทศไทย

2.7.2 การขังน้ำ

การขังน้ำท่วมดินทำให้เกิดกระบวนการกรีดักชัน เนื่องจากออกซิเจนในอากาศซึ่งผ่านน้ำลงไปในช่องระหว่างเม็ดดินชามาก จึงไม่พอกับความต้องการของชุลินทรีย์และราศพีชที่ใช้ในกระบวนการหายใจ แต่มีชุลินทรีย์หลายชนิดที่เจริญเติบโตได้ในสภาพที่ขาดออกซิเจน โดยเปลี่ยนมาใช้ออกซิไดเชอร์ (oxidizer) ตัวอื่น เช่น NO_3^- , MnO_2 และ Fe_2O_3 ในกระบวนการหายใจ (anaerobic respiration) แทน และใช้ Fe_2O_3 (หรือ MnO_2) เป็นตัวรับอิเลคตรอน โดยมี H^+ เข้าร่วมในปฏิกิริยาดังสมการ



H^+ ในดินเมื่อถูกนำไปใช้จะปลดปล่อย HCO_3^- ทำให้ pH ของดินสูงขึ้น อะลูมิնัมจะตกตะกอนเป็น Al(OH)_3 ทำให้ความเป็นพิษเนื่องจากเหล็กและอะลูมิնัมลัดลง (International Rice Research Institute, 1981)

เมื่อดินอยู่ในสภาพขังน้ำต่ำตลอดเวลาทำให้กระบวนการออกซิเดชันไม่เกิดขึ้น ซึ่งกระบวนการออกซิเดชันเป็นกระบวนการที่ทำให้เกิดกรด H_2SO_4 ในดิน การขังน้ำมีทั้งผลดีและผลเสีย Tadano และ Yoshida (1978) กล่าวว่า การขังน้ำทำให้การละลายได้ของฟอสฟे�ต เหล็ก และแมงกานีสเพิ่มขึ้น แต่การละลายได้ของสังกะสีจะลดลง ปริมาณเหล็กและซัลไฟด์ในสารละลายดินที่เพิ่มขึ้นอาจจะเป็นพิษต่อพืชได้ ในขณะที่ Attanandana และ Vacharotayan (1981) รายงานว่า การปรับปรุงความสามารถในการผลิตของดินเปรี้ยวจัดจำเป็นต้องเปลี่ยนสมบัติของดินชั้นบน เพื่อลดความเป็นกรดที่รุนแรงและยกระดับความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสให้สูงขึ้น โดยการขังน้ำและระบายน้ำออกน้อย ๆ ร่วมกับการใช้ปุ๋นและหินฟอสฟे�ตอย่างเพียงพอ จากการทดลองในดินเปรี้ยวจัดชุดคินต่าง ๆ ในประเทศไทยเป็นเวลา 3 ปี พบว่าผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้น 7.7 เปอร์เซ็นต์ เมื่อดินถูกขังน้ำเป็นเวลา 6 สัปดาห์ก่อนปักดำ (Attanandana, 1982) สอดคล้องกับรายงานของ Kawaguchi และ Kyuma (1979) ซึ่งกล่าวว่า pH ของดินจะสูงขึ้นเมื่อดินอยู่ในสภาพน้ำขัง จึงไม่เป็นปัญหาในการ

ปลูกข้าว และถ้าจะเพิ่มผลผลิตของข้าวควรขังน้ำก่อนการปลูกข้าวเป็นเวลา 3 สัปดาห์ (Osborne, 1985) นอกจากนี้ Cate และ Sushi (1964) รายงานว่า อะลูมิնัมที่แฉกเปลี่ยนได้จะลดลงจาก 15 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม เหลือเพียง 1 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม ในเวลา 6 เดือน หลังจากขังน้ำในดินเปรี้ยวจัด ดังนั้นการปล่อยให้เกิดสภาพน้ำท่วมขังในนาเป็นระยะเวลาหนึ่งเป็นผลดีต่อข้าวที่ปลูก สามารถนำมาใช้ในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดเพื่อการปลูกข้าวได้

2.7.3 การใช้ปุ๋น

การปรับปรุงดินเปรี้ยวจัด โดยการใส่ปุ๋นเป็นวิธีที่ง่ายและได้ผลดีวิธีหนึ่งในการปรับระดับ pH ของดิน ปุ๋นที่ใช้ควรเป็นวัสดุที่หาได้ง่ายในห้องถังและมีราคาไม่แพง เช่น ในพื้นที่ภาคกลางควรใช้ปุ๋นมะลิซึ่งพบมากในเขต จ.ลพบุรี และ จ.สระบุรี ส่วนในภาคใต้ควรใช้หินปูนบดซึ่งเป็นเศษหินปูนที่เหลือใช้จากโรงโม่หิน (พิสุทธิ์ และคณะ, 2536) การใส่ปุ๋นในดินในเขตตอนโดยทั่วไปมักจะมีวัตถุประสงค์หลักคือป่องกันความเป็นกรดของอะลูมิเนียม โดยยังคงระดับ pH ของดินให้สูงประมาณ 5.5 ก็เพียงพอแล้ว หากใส่จนดินมี pH สูงกว่า 5.5 นอกจากพืชจะไม่ตอบสนองแล้ว อาจจะทำให้สมุดของชาต้อาหารเปลี่ยนไป ในบางครั้งหากดินมีแคลเซียมมากเกินไปทำให้พืชขาดโพแทสเซียมและแมgnีเซียมได้ (จำเป็น, 2550) ซึ่งพจน์นี้ (2544) รายงานว่า ค่า pH ที่เหมาะสมกับการปลูกข้าวอยู่ระหว่าง 5.5 - 6.5 จากการศึกษาของ จุ่มพล (2531) พบว่า การใช้ปุ๋นมะลิในอัตรา 1.4 ตันต่อไร่ สามารถยังคงระดับ pH ของดินจาก 3.8 เป็น 5.5 ในปีที่ 3 และความเข้มข้นของอะลูมิเนียมที่สกัดได้ลดลงจาก 5.9 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม เป็น 4.0 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม ทิพวรรณ และคณะ (2546) ได้ศึกษาการเปลี่ยนแปลงสมบัติของดินเปรี้ยวจัดชุดดินรังสิตกรดจัดพบว่าการใช้หินปูนบดในอัตรา 2.5 ตันต่อไร่ ร่วมกับปุ๋นมะลิ 1.5 ตันต่อไร่ สามารถยังคงระดับ pH ของดินจาก 2.96 เป็น 5.05 ความเข้มข้นของอะลูมิเนียมที่สกัดได้ลดลงจาก 11.44 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม เป็น 2.35 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม สอดคล้อง โครงการแก้ดึงดินของสำนักงานคณะกรรมการพิเศษเพื่อประสานงานโครงการอันเนื่องมาจากพระราชดำริ (2540) ภายใต้โครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทอง ๑ ที่พบว่า การใช้หินปูนบดในอัตรา 1.5 ตันต่อไร่ เป็นอัตราที่เหมาะสมในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูนไนเพื่อปลูกข้าว โดยสามารถยังคงระดับ pH ของดินจาก 3.9 เป็น 5.0 ในปีที่ 3 ปริมาณอะลูมิเนียมที่แฉกเปลี่ยนได้ลดลงจาก 5.9 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม เป็น 2.0 เซนติเมตรประมาณต่อ กิโลกรัม ในปีที่ 3 และพบว่าข้าวพันธุ์ กษ.21 ให้ผลผลิตเท่ากับ 240 กิโลกรัมต่อไร่ในปีแรก และเพิ่มเป็น 485 กิโลกรัมต่อไร่ ในปีที่ 2 และ 459 กิโลกรัมต่อไร่ ในปีที่ 3

2.7.4 การใส่ปุ๋ยฟอสเฟต

ในดินเปรี้ยวจัดนอกจากมีปัญหาด้านความเป็นพิษของชาต้อาหารพืชบางชนิด ปัญหาที่สำคัญอีกประการหนึ่งคือการขาดธาตุฟอสฟอรัส เพราะโดยปกติ din เปรี้ยวจัดจะมีปริมาณเหล็กและอะลูมิնัมที่ละลายน้ำได้สูง ทำให้เกิดการตกรอกอนของฟอสฟอรัสที่ละลายน้ำได้ และ การใส่ปุ๋ยฟอสเฟตลงไปจะทำให้เกิดปัญหาการตรึงฟอสฟอรัสอย่างรวดเร็ว ความเป็นประโยชน์ได้ของฟอสฟอรัสในดินเปรี้ยวจัดมีอยู่ในระดับค่อนข้างต่ำ ดังนั้นการใส่ปุ๋ยฟอสเฟตจึงเป็นวิธีการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดอีกวิธีหนึ่ง ถ้าปลูกข้าวโดยไม่ใส่ปุ๋ยฟอสเฟตข้าวจะแสดงอาการขาดธาตุฟอสฟอรัสให้เห็นอย่างเด่นชัด คือ ต้นข้าวมีใบสีเขียวเข้มตั้งแต่รงการแตกกอลดลง และถ้าขาดธาตุในโตรเจนร่วมด้วยใบข้าวจะมีอาการสีเหลืองซีด (Tanaka and Yoshida, 1970) จากการทดลองของดาวาระ และคณะ (2541) พบว่าการใส่ปุ๋ยหินฟอสเฟตอัตราตั้งแต่ 100 - 400 กิโลกรัมต่อไร่ เพียงอย่างเดียวมีผลทำให้ข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตต่ำมาก การใส่ปุ๋ยในโตรเจนและโพแทสเซียมร่วมด้วยข้าวสามารถเจริญเติบโตและให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน ในขณะที่ นงคราญ และจุมพล (2545) พบว่าการจัดการดินเปรี้ยวจัดในชั้นความเหมาะสม P-IVa เช่น ชุดดินมูโนะ ในสภาพที่ปรับปรุงดินด้วยหินปูนบดในอัตรา 1.5 ตันต่อไร่ โดยใช้ปุ๋ยแอมโมเนียมฟอสเฟตในอัตรา 40 กิโลกรัมต่อไร่ ร่วมกับปุ๋ยมูเรีย (46-0-0) ในอัตรา 10 กิโลกรัมต่อไร่ ข้าวให้ผลผลิตสูงสุด โสกน และคณะ (2543) ได้ทดลองปลูกข้าวในดินเปรี้ยวจัดชุดดินรังสิต กรณดัดในสภาพที่ปรับปรุงดินด้วยปูนมาลีในอัตรา 1 ตันต่อไร่ พบว่า การใส่ปุ๋ยฟอสเฟตทำให้ผลผลิตข้าวสูงกว่าการไม่ใส่หรือใส่ปุ๋ยในโตรเจนร่วมกับปุ๋ยโพแทสเซียมอย่างชัดเจน โดยพบว่า การใส่ปุ๋ยหินฟอสเฟตและปุ๋ยทริปเปิลซูปเปอร์ฟอสเฟตสัดส่วน 50: 50 ในอัตรา 16 กิโลกรัม P_2O_5 ต่อไร่ ข้าวให้ผลผลิตสูงถึง 455 กิโลกรัมต่อไร่ ทศนิย์ และคณะ (2539) รายงานว่า การเลือกใช้ชนิดของปุ๋ยฟอสเฟตเป็นเรื่องที่ต้องพิจารณา กันอย่างรอบคอบ ถ้ามีการใส่ปูนเพื่อยกระดับ pH ของดินให้สูงประมาณ 4.5 ควรเลือกใช้ปุ๋ยหินฟอสเฟต แต่ถ้า pH ของดินสูงกว่า 4.5 ควรพิจารณาใช้ปุ๋ยทริปเปิลซูปเปอร์ฟอสเฟต

2.7.5 การใช้ปุ๋ยพืชสด

ปุ๋ยพืชสดเป็นปุ๋ยอินทรีย์ที่ได้จากการไก่กลบพืชที่ยังสดอยู่ลงไปในดิน หรือการปลูกพืชบางชนิด เช่น พืชตระกูลถั่ว ให้เจริญเติบโตถึงระยะที่พืชเริ่มออกดอกออกผลทั้งหมดก่อน เติบโตเป็นระยะที่เหมาะสมในการไก่กลบลงในดิน เพราะให้ปริมาณในโตรเจนและน้ำหนักพืชสดสูงสุด ให้ปริมาณอินทรีย์ต่ำและในโตรเจนในดินสูง แต่หากเลยระยะนี้ไปแล้วปริมาณในโตรเจนในพืชอาจลดลงบ้างเล็กน้อย เช่น ในกรณีที่เป็นพืชปุ๋ยสดเศรษฐกิจ เช่น ถั่วถิง ถั่วเขียว และ

ถั่วเหลือง ฯลฯ หลังจากเก็บเกี่ยวผลผลิตแล้วทำการไถกลบเศษพืชเป็นปุ๋ยพืชสด คุณสมบัติที่เหมาะสมของพืชปุ๋ยสดที่จะนำมาใช้ในนาข้าวควรมีลักษณะที่สำคัญคือ มีการเจริญเติบโตอย่างรวดเร็ว ลำต้นเพราะสามารถไถกลบได้ง่าย ยอดสลายได้ง่ายและรวดเร็ว ให้น้ำหนักสดหรือมวลชีวภาพ (biomass) สูง ปรับตัวเข้ากับสภาพแวดล้อมของดินนาได้ดี และต้านทานต่อโรคและแมลงพืชที่มีศักยภาพที่จะนำมาใช้เป็นปุ๋ยพืชสดในนาข้าว ได้แก่ โสนต่าง ๆ ปอเทือง ถั่วพู่ม คำ ถั่วพร้า ถั่วเขียว และเหن大全 (ประชา และคณะ, 2540)

โสนอัฟริกัน (*Seabania rostrana*) เป็นพืชปีเดียว ไวต่อช่วงแสง ลำต้นสูงประมาณ 2.0 - 3.5 เมตร เจริญเติบโต ได้ดีเมื่อในสภาพที่มีน้ำจัง จึงเหมาะสมที่จะใช้เป็นพืชปุ๋ยสดในนาข้าว โดยการปลูกล่วงหน้าอย่างน้อย 70 วัน แล้วไถกลบเมื่ออายุ 50 - 70 วัน ขณะที่ขั้นตอนนี้จังในแปลง ปล่อยทึ่งช่วงเวลาประมาณ 10 วัน จึงทำเทือกเพื่อปลูกข้าว โสนอัฟริกันที่อายุ 50 - 70 วัน ให้น้ำหนักสด 2 - 4 ตันต่อไร่ สะสมในโตรเจนในพืชได้ 12 - 20 กิโลกรัม N ต่อไร่ ซึ่งจะหมุนเวียนลงไปในดิน เมื่อขาดพืชสลายตัว (ยงยุทธ และคณะ 2551) อายุของพืชปุ๋ยสดที่เหมาะสมต่อการไถกลบจะแตกต่างกัน โดยคำนึงถึงน้ำหนักของพืชสดก่อนการไถกลบและในโตรเจนที่จะได้รับ (ตารางที่ 3) Ventura และ Watanabe (1993) รายงานว่า เมื่อไถกลบโสนอัฟริกันอายุ 50 - 60 วันลงในดินจะถูกย่อยสลายอย่างรวดเร็วในช่วง 10 วันแรก ซึ่งมากกว่า 50 เปอร์เซ็นต์ ที่ถูกย่อยสลายจะเป็นส่วนของใน และประมาณ 30 เปอร์เซ็นต์ เป็นส่วนของลำต้นและราก ส่วนที่เป็นเนื้อไม้จะถูกย่อยสลายได้ช้าสามารถอยู่ในดินได้นานกว่า 1 ปี หลังจากไถกลบ

ตารางที่ 3 น้ำหนักสด อายุการไถกลบ และปริมาณธาตุอาหารหลักที่สำคัญของปุ๋ยพืชสดที่มีศักยภาพในการเพิ่มผลผลิตข้าว

ชนิดของปุ๋ยพืชสด	อายุการไถกลบ (วัน)	นน.พืชสด (ตัน/ไร่)	ธาตุอาหารพืช (ก./กก.)			ในโตรเจน (ก.ก.N/ไร่)
			ในโตรเจน	ฟอสฟอรัส	โพแทสเซียม	
โสนอัฟริกัน	50-60	1-5	16.8	1.5	24.0	4.21
ปอเทือง	50-70	3-6	19.8	3.0	24.1	17-35
ถั่วพู่ม	30-50	1-4	20.5	2.2	32.0	8-34
ถั่วพร้า	30-50	1-3	30.3	3.7	31.2	6-19
ถั่วเขียว	40-50	2	18.5	2.3	30.0	5-6
เหน大全	20-25	2-3	33.0	5.7	12.3	7-10

ที่มา: ประชา (2537) และ โยธิน (2542)

การใส่ปูยพืชสดในดินมีผลต่อสมบัติของดิน 2 ประการ คือ เป็นแหล่งไนโตรเจนของพืชและเป็นการสะสมอนทรีย์วัตถุในดิน ปูยพืชสดที่ย่อยสลายเร็วจะปลดปล่อยไนโตรเจนได้อย่างรวดเร็วและเป็นประโยชน์มากต่อพืชแรกที่ปลูกตามในระยะเวลาสั้น ๆ ถ้าเป็นพืชที่ย่อยสลายช้าก็จะปลดปล่อยไนโตรเจนให้แก่พืชแรกที่ปลูกเป็นปริมาณน้อย แต่จะมีปริมาณการสะสมอนทรีย์วัตถุและเป็นแหล่งไนโตรเจนแก่พืชที่ปลูกในระยะเวลายาว (Bouldin, 1987) จากการศึกษาของ เมธิน และสุรชัย (2548) พบว่า การปลูกข้าวในดินเบรี้ยวจัดชุดดินรังสิตที่มีอินทรีย์วัตถุสูงกว่า 40 กรัมต่อกิโลกรัม และมีฟอสฟอรัสสะสมอยู่เฉลี่ยสูงกว่า 21 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ต้นข้าวจะตอบสนองต่อปูยไนโตรเจนที่ใส่ ในเมืองรักษากิจการใส่ปูยพืชสดร่วมกับปูยอินทรีย์น้ำในอัตรา 10 ลิตรต่อไร่ก็เพียงพอ ข้าวให้ผลผลิตสูงและลดต้นทุนสูงกว่าการใช้ปูยเคมี ในขณะที่ นงคราญ และน้ำรพล (2548) พบว่าการปลูกข้าวในดินเบรี้ยวจัดชุดดินองครักษ์ที่มีอินทรีย์วัตถุสูงกว่า 40 กรัมต่อกิโลกรัม และมีฟอสฟอรัสอยู่สูงเฉลี่ย 48 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งเพียงพอต่อความต้องการของข้าวไม่จำเป็นต้องใช้ปูยเคมี ใช้ปูยพืชสด (มวลชีวภาพสูงกว่า 1.0 ตันต่อไร่) อย่างเดียวก็เพียงพอให้ผลผลิตข้าวสูงและลดต้นทุนสูงกว่าการใช้ปูยเคมีร่วมด้วย รสมាមิน และศักดา (2548) รายงานว่า การปลูกข้าวในดินเบรี้ยวจัดชุดดินอุบynchia ที่มีอินทรีย์วัตถุสูงกว่า 40 กรัมต่อกิโลกรัม และมีฟอสฟอรัสเฉลี่ย 10 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่จำเป็นต้องใช้ปูยเคมี ใช้ปูยพืชสด (มวลชีวภาพสูงกว่า 1.0 ตันต่อไร่) อย่างเดียวก็เพียงพอ นอกจากนั้น ถาวร (2549) รายงานว่า การปลูกข้าวในพื้นที่ดินเบรี้ยวจัดโดยใส่หินปูนบดอัตรา 1,100 กิโลกรัม CaCO_3 ต่อไร่ ร่วมกับปูยเคมีสูตร 16-16-8 ในอัตรา 40 กิโลกรัมต่อไร่ และปูยเคมีสูตร 46-0-0 ในอัตรา 10 กิโลกรัมต่อไร่ โดยใส่ปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ผลผลิตข้าวสูงถึง 473 กิโลกรัมต่อไร่ ซึ่งสูงกว่าการไม่ใช้ปูยพืชสดที่ให้ผลผลิตเพียง 431 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างชัดเจน

2.7.6 การใช้พันธุ์ข้าวทนเบรี้ยว

จากการทดลองของโครงการเร่งรัดพัฒนาดินเบรี้ยวจัด ผลการทดลองของศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทอง ฯ ผลการทดลองโดยกรมวิชาการเกษตรและกรมพัฒนาที่ดิน (พิสุทธิ์ และคณะ, 2536) สามารถสรุปพันธุ์ข้าวที่เหมาะสมสำหรับแนะนำให้ปลูกในพื้นที่ดินเบรี้ยวจัดภาคใต้ได้ดังนี้

- 1) พันธุ์ข้าวที่มีความทนทานต่อสภาพดินเบรี้ยวจัดได้ดี คือ พันธุ์ลูกแคง พันธุ์ขาวตายก พันธุ์ไข่มด พันธุ์ช่องมุก พันธุ์สีรวง พันธุ์อัลลัมดูลอลละห์ พันธุ์คอนทราย พันธุ์ลูกเหลือง และพันธุ์น้อยมัทแคนดู

2) พันธุ์ข้าวที่มีความทนทานปานกลางต่อสภาพดินเปรี้ยวจัด คือ พันธุ์ข้างเดง พันธุ์เหลืองประทิว 123 พันธุ์อะพอโล โล พันธุ์ยาไทร พันธุ์หุงทอง พันธุ์ดอกมุด พันธุ์นวลแก้ว พันธุ์ข้าวตุด พันธุ์ลูกนาค พันธุ์ลูกข้าว พันธุ์ข้าวขาวดอกมะลิ 105 พันธุ์เคลื่ิที่ 7219-4-3-2-9 พันธุ์ กข 21 พันธุ์ กข 23 พันธุ์สุพรรณบุรี 90 พันธุ์ กข 13 พันธุ์แก่นจันทร์ พันธุ์ดอกมะลิ 3 พันธุ์สะกุย 19 พันธุ์ตะเกาแก้ว 161 พันธุ์เล็บมือนาง 3 พันธุ์ กข 19 พันธุ์ กข 27 พันธุ์ ข้าว atan แห้ง และพันธุ์กข 215

ลักษณะประจำพันธุ์ของข้าวพันธุ์สุพรรณบุรี 90 เป็นพันธุ์ข้าวขาวที่ได้จากการผสมระหว่างลูกผสมชั่วที่ 1 ของพันธุ์ กข 21 และ พันธุ์ IR4422-98-3-6-1 กับลูกผสมชั่วที่ 1 ของพันธุ์ กข 11 และพันธุ์ กข 23 สูงประมาณ 120 เซนติเมตร ไม่ไถต่อช่วงแสง อายุเก็บเกี่ยวประมาณ 120 วัน ทรงกอตั้ง ใบสีเขียวเข้ม ใบชongyang ก่อนขึ้นตั้งตรง ครองวงษ์ ยาว รากยาวแน่น ต้นแข็ง เมล็ดขาวเรียบ ผลผลิตประมาณ 600 กิโลกรัมต่อไร่ เป็นพันธุ์ที่ด้านท่านโรคใหม่ โรคขอบใบแห้ง โรคใบหนิก และโรคใบสีส้ม ในสภาพธรรมชาติด้านท่านเพลี้ยกระโดดสีน้ำตาล และเพลี้ยจักจั่นสีเขียว (กรรมการข้าว, 2553)

2.8 กลไกการทนกรดของข้าว

ข้อจำกัดที่สำคัญของการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัด คือ ความเป็นพิษของธาตุบางธาตุโดยเฉพาะธาตุอะลูมิնัม เหล็ก และแมงกานีส และ/หรือการละลายได้ของธาตุอาหารพืชบางธาตุ อาทิ โพแทสเซียม ในโตรเจน แคลเซียม แมgnีเซียม โดยเฉพาะอย่างยิ่งฟอฟอรัสต่ำ การที่ข้าวขาดธาตุอาหารที่จำเป็นดังกล่าวทำให้กระบวนการเมตาโนบิลิซึมและระบบสมดุลภายในต้นข้าวเสียไป ทำให้มีความอ่อนแอบต่อความเป็นพิษธาตุดังกล่าวได้

กลไกพื้นฐานของการทนทานต่ออะลูมิնัมในพืชมี 2 อย่าง คือ ความสามารถต่อการด้านท่านอะลูมินัมจากภายนอกราก (external detoxification) และความสามารถต่อการสะสมของอะลูมินัมในรากและลำต้น (internal detoxification) (Kochian *et al.*, 2004) กรดอินทรีย์มีบทบาทสำคัญในการด้านท่านอะลูมินัมจากภายนอกราก และอาจจะเป็นตัวการสำคัญสำหรับกลไกการทนทานต่ออะลูมินัมในพืช (Ma *et al.*, 2001; Kochian *et al.*, 2005) Dellhaize และคณะ (1993) รายงานว่า หมู่คาร์บอคิล (carboxyl groups) และ หมู่ไฮดรอกซิล (Hydroxyl groups) ของกรดอินทรีย์ที่หลังจากรากสามารถจับกับอะลูมินัมไอออน (Al^{3+}) ได้สารประกอบเชิงช้อนมีโครงสร้างเป็นวงแหวนที่เสถียรซึ่งไม่เป็นพิษต่อพืช และพบว่ารากของพืชพันธุ์ที่ทนทานต่ออะลูมินัมสามารถหลังกรดอินทรีย์ที่มีความจำเพาะมากกว่าพันธุ์ที่ไวต่ออะลูมินัม การหลังกรดอินทรีย์อาจจะไม่ใช่เป็นกลไกเดียวของการทนทานต่ออะลูมินัมในพืช ความสามารถต่อการสะสม

ของอะลูมิնัมในรากและลำต้น (internal detoxification) เป็นอีกกลไกหนึ่งในการกำจัดพิษของอะลูมิնัมหลังจากเข้าไปในพืช พืชบางกลุ่มสามารถดูดซึมอะลูมิնัมในลำต้นได้สูงโดยไม่แสดงอาการเป็นพิษ เช่น พืชตระกูลชาสามารถดูดซึมอะลูมิնัมได้ถึง 30,000 มิลลิกรัม AI ต่อกิโลกรัมในใบแก่ (Watanaba and Ozaki, 2002) ข้าวบัค-ชีวิต (Buckwheat) เป็นอีกพืชหนึ่งที่มีความทนทานต่ออะลูมิնัมสูง โดยการดูดซึมน้ำที่หลังจากการจะจับตัวเป็นสารประกอบเชิงซ้อนกับอะลูมินัมภายในออกและได้ถูกดูดซึมโดยรากส่งต่อไปสะสมที่ใบ ซึ่งพบว่าใบแก่สามารถดูดซึมอะลูมิնัมได้ถึง 10,000 มิลลิกรัม AI ต่อกิโลกรัม (Ma and Hiradate, 2000)

ข้าวถือเป็นพืชที่มีความทนทานต่ออะลูมินัม ถึงแม้ว่าข้าวจะมีความแปรปรวนระหว่างพันธุ์ก่อนข้างสูงในการตอบสนองต่อความทนทานของอะลูมินัม (Isikikawa *et al.*, 2000) Jan และ Petersson (1995) รายงานว่า ข้าวสายพันธุ์ที่ทนทานต่ออะลูมินัมมีการสะสมของอะลูมินัมในรากน้อยกว่าพันธุ์ที่ไวต่ออะลูมินัม เนื่องจากการเคลื่อนย้ายอย่างรวดเร็วของอะลูมินัมจากรากไปสะสมที่ลำต้น กลไกการทนทานต่ออะลูมินัมในข้าวมีความเกี่ยวข้องกับประสิทธิภาพการดูดซึบชาตุอาหารในข้าว คือ พันธุ์ข้าวที่ทนทานอะลูมินัมมีการขัดขวางการดูดซึบชาตุอาหารน้อยกว่าพันธุ์ไวต่ออะลูมินัม (Fageria, 1985) โดยพบว่า ข้าวพันธุ์ที่ทนทานต่ออะลูมินัมมีการดูดซึบแคคลเซียม และฟอสฟอรัสและนำไปใช้ประโยชน์ได้สูง ในขณะที่พันธุ์ข้าวที่ไวต่ออะลูมินัมและพันธุ์ที่มีความทนทานปานกลางต่ออะลูมินัมมีการดูดซึบแคคลเซียม และฟอสฟอรัสและนำไปใช้ประโยชน์ได้น้อย (Sivaguru and Palival, 1993) การทนทานต่ออะลูมินัมในข้าวมีความสัมพันธ์กับการผลิตโปรตีนและกิจกรรมของเอนไซด์ (peroxidase activities) การลดลงของโปรตีนในข้าวพันธุ์ที่ไวต่ออะลูมินัมมีความสัมพันธ์กับการเพิ่มขึ้นของกิจกรรมเอนไซด์ และตรงข้ามกับพันธุ์ที่ทนทานต่ออะลูมินัม (Jan *et al.*, 2001)

2.9 การใช้ ปุ๋ยเคมีในนาข้าว

2.9.1 การประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินจากค่าวิเคราะห์ดิน

จำแนกการใช้ปุ๋ยกับพืชจะมีประสิทธิภาพมากที่สุดนี้ การประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินเป็นปัจจัยแรกที่ต้องคำนึงถึง วิธีการประเมินมีตั้งแต่การสังเกตจากผลผลิตพืชในปีที่ผ่านมา การเจริญเติบโตของพืชในแปลงปลูก รวมทั้งการทำความรู้จักกับสภาพดินในแปลงที่ใช้ปลูกพืช หรือประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินจากผลวิเคราะห์สมบัติทางเคมี บางประการของดิน ดังแสดงในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 ระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินตามวิธีการของกองสำรวจและจำแนกดิน

ระดับความ อุดมสมบูรณ์	OM (g/kg)	Avail.P (mg/kg)	Exch. (mg/kg)	CEC (cmol(+)/kg)	BS (%)
ต่ำ	< 15 (1)	< 10 (1)	< 60 (1)	< 10 (1)	< 35 (1)
ปานกลาง	15-35 (2)	10-25 (2)	60-90 (2)	10-20 (2)	35-75 (2)
สูง	>35 (3)	>25 (3)	>90 (3)	>20 (3)	>75 (3)

ที่มา: กรมพัฒนาที่ดิน (2523)

วิธีคิดระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินใช้วิธีให้คะแนน (ตัวเลขคะแนนคือค่าที่อยู่ในวงเล็บในตาราง) อ่านผลรวมคะแนนดังนี้

ผลรวมคะแนน	ระดับความอุดมสมบูรณ์
< 7	ต่ำ
8 – 12	ปานกลาง
> 12	สูง

สถาบันวิจัยข้าว กรมวิชาการเกษตร ประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินนาจากค่าวิเคราะห์สมบัติทางเคมีบางประการของดิน (ตารางที่ 5) คือ ค่าความเป็นกรด-ด่าง ปริมาณอนทริยัตุ ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ และปริมาณโพแทสเซียมที่แยกเปลี่ยนได้ และจากค่าวิเคราะห์ดินดังกล่าวนำไปใช้ในการเลือกสูตรและอัตราปุ๋ยต่อไป

ตารางที่ 5 การประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดินจากค่าวิเคราะห์ดิน

ระดับความอุดม สมบูรณ์	OM (g/kg)	Avail.P (mg/kg)	Exch. (mg/kg)
ต่ำ	< 10	< 5	< 60
ปานกลาง	10 - 20	5 - 10	60 - 80
สูง	> 20	> 10	> 80

ที่มา: นพรัตน์ และคณะ (2547)

2.9.2 ปริมาณธาตุอาหารหลักที่ใส่ในนาข้าวตามค่าวิเคราะห์ดิน

การใช้ปูยเคมีของเกษตรกรไทย ยังคงเป็นสิ่งจำเป็นและเป็นปัจจัยสำคัญในการเพิ่มผลผลิตต่อไร่ให้สูงขึ้น แม้ว่าในปัจจุบันมีการใช้ปูยข้าวกันอย่างกว้างขวาง แต่ปริมาณการใช้ต่อพื้นที่ยังต่ำอยู่มาก ส่วนใหญ่ยังมีการใช้ปูยไม่ถูกต้องตามหลักวิชาการ ทำให้ผลการใช้ปูยยังไม่สามารถเพิ่มผลผลิตข้าวทั่วประเทศได้มากนัก และการใช้ปูยของเกษตรกรส่วนใหญ่เพียงเพื่อให้ผลผลิตเพิ่มเท่านั้น ไม่ได้คำนึงถึงการบำรุงดินและการสมดุลกันระหว่างธาตุอาหาร การใส่ปูยตามค่าวิเคราะห์ดินจะทำให้เกณฑ์ลดการใช้ปูยลงได้ ในขณะเดียวกันผลผลิตและคุณภาพของผลผลิตที่ได้ก็จะดีขึ้น เพราะพืชได้รับธาตุอาหารในปริมาณที่สมดุล ปริมาณธาตุอาหารหลักที่ใส่ในนาข้าวตามค่าวิเคราะห์ดิน แสดงในตารางที่ 6

ตารางที่ 6 ปริมาณธาตุอาหารหลักที่ใส่ในนาข้าวตามค่าวิเคราะห์ดิน

อินทรีย์วัตถุ ที่วิเคราะห์ได้ (ก./กก.)	ในโตรเจน		ฟอสฟอรัส		โพแทสเซียม	
	ข้าวไวแสง (กก.N/ไร่)	ข้าวไม่ไวแสง (กก.N/ไร่)	ที่วิเคราะห์ได้ (มก./กก.)	ที่ต้องใส่ (กก.P ₂ O ₅ /ไร่)	ที่วิเคราะห์ได้ (มก./กก.)	ที่ต้องใส่ (กก.K ₂ O/ไร่)
< 10	9	18	< 5	6	< 60	6
10 - 20	6	12	5 - 10	3	60 - 80	3
> 20	3	6	> 10	0	> 80	0

ที่มา: นพรัตน์ และคณะ (2547)

การคำนวณการใช้ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน

ตัวอย่าง ค่าวิเคราะห์ดินที่ได้เป็นดังนี้

อินทรีย์วัตถุ	=	53	กรัมต่อกิโลกรัม
ฟอสฟอรัส	=	22	มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม
โพแทสเซียม	=	23	มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม

พันธุ์ข้าวที่ใช้ปลูก สุพรรณบุรี 90 (ไม่ไวแสง)

ปริมาณธาตุอาหารหลักที่ใช้ 6-0-6 กิโลกรัม N-P₂O₅-K₂O (ตามคำแนะนำจากตารางที่ 4)

ปูยที่ใช้ ปูยผิวเรียบ (46-0-0)

ปูยทริปเบิลชูปเปอร์ฟอสเฟต (0-46-0)

ปูยโพแทสเซียมคลอไรด์ (0-0-60)

วิธีการคำนวณ

ไนโตรเจน ไส' 6 กิโลกรัม N/ไร่

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นปุ๋ย } 46-0-0 &= \frac{6 \times 100}{46} \\ &= 13.04 \text{ กิโลกรัมต่อไร่ } \end{aligned}$$

ฟอสฟอรัส ไม่ต้องใส่

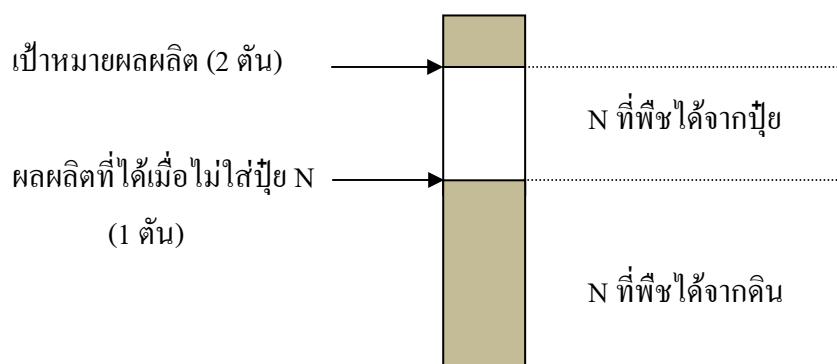
โพแทสเซียม ไส' 6 กิโลกรัม K₂O/ไร่

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นปุ๋ย } 0-0-60 &= \frac{6 \times 100}{60} \\ &= 10 \text{ กิโลกรัมต่อไร่ } \end{aligned}$$

2.9.3 การจัดการธาตุอาหารตามค่า mineralization

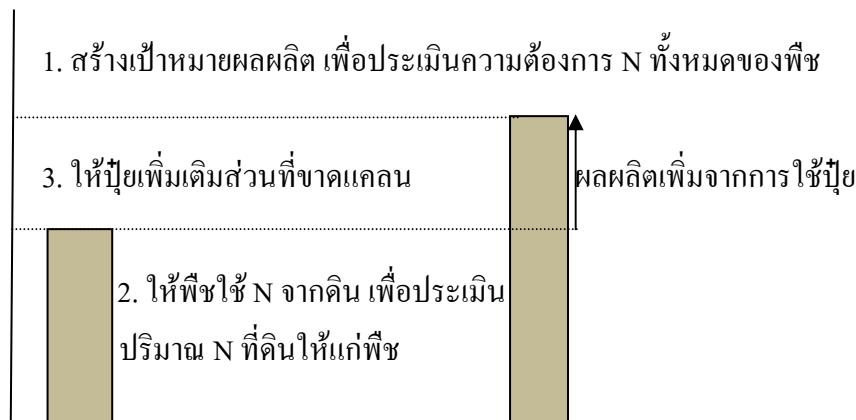
เป็นการจัดการธาตุอาหารในพื้นที่หนึ่งอย่างเพียงพอตามที่พืชต้องการ โดยเน้นการจัดการธาตุอาหารเฉพาะพื้นที่ คือ ต้องทราบก่อนว่าพืชที่ปลูกมีความต้องการธาตุอาหารต่าง ๆ ระดับหนึ่งจึงสามารถเรียบเรียงได้ดีและให้ผลผลิตสูง แต่คินมีธาตุอาหารดังเดิมซึ่งมาจากอนินทรีสาร อินทรีย์วัตถุ เศษซากพืช ปุ๋ยอินทรี และธาตุอาหารที่ติดมากับน้ำ soluble ซึ่งธาตุเหล่านี้มีน้อยเกินไปไม่เพียงพอที่จะทำให้พืชสามารถเรียบเรียงได้ดีและให้ผลผลิตที่สูงได้ โดยมีขั้นตอนการจัดการธาตุอาหาร 3 ขั้นตอน คือ ขั้นที่ 1 สร้างเป้าหมายผลผลิตที่ต้องการ ขั้นที่ 2 หาประสิทธิผลของการใช้ธาตุอาหารที่มีในดิน และขั้นที่ 3 ให้ปุ๋ยเพิ่มเติมระหว่างส่วนต่างระหว่างความต้องการธาตุอาหารของพืช กับปริมาณที่ดินสามารถสนองได้ (Dobermann *et al.*, 2004; Witt *et al.*, 2007 ทางโดยยังยุทธ และคณะ, 2551) (รูปที่ 1 และ 2).

ศักยภาพผลผลิต



รูปที่ 1 หลักการจัดการอาหารเฉพาะพื้นที่กรณีในโตรเจน

ผลผลิตกิโลกรัมต่อไร่



รูปที่ 2 ขั้นตอนการหาในโตรเจนที่ข้าวต้องการ

2.9.4 การใช้ปุ๋ยเคมีแบบสั่งตัด

การใช้ปุ๋ยเคมีแบบ "สั่งตัด" เป็นการใช้ปุ๋ยเคมีตามชุดดินและค่าวิเคราะห์ดิน โดยนำปัจจัยหลักที่เกี่ยวข้องกับการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของพืช ได้แก่ พันธุ์พืช และแเดด อุณหภูมิ ความชื้น ปริมาณน้ำฝน และชุดดิน รวมถึงผลตอบแทนทางเศรษฐศาสตร์มาสร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์โดยใช้คอมพิวเตอร์ช่วยในการคำนวณการใช้ปุ๋ยเคมีให้มีความสอดคล้อง กับความต้องการของพืชมากที่สุด แต่ทำให้ง่ายสำหรับเกษตรกรนำไปใช้ หลักความคิดพื้นฐานของ การพัฒนาเทคโนโลยีปุ๋ยสั่งตัด ได้จากการเกย์ตระแม่นยำที่เกย์ตระกรในประเทศไทยและอเมริกาอีกด้วย ปัจจุบันมากกว่า 10 ปี โดยนำมาประยุกต์ให้เหมาะสมกับสภาพไร่นาขนาดเล็กในประเทศไทย เริ่มจาก การใช้แบบจำลอง DSSAT (Decision Support System for Agrotechnology Transfer) พัฒนา คำแนะนำปุ๋ยในโตรเจน ใช้โปรแกรม PDSS (Phosphorus Decision Support System) พัฒนา คำแนะนำปุ๋ยฟอสฟอรัสเฉพาะพื้นที่ขึ้น

การใช้ปุ๋ยเคมีแบบ "สั่งตัด" เป็นการจัดการธาตุอาหารเฉพาะพื้นที่ ซึ่งไม่เพียงแต่ ทำให้ผลผลิตเฉลี่ยต่อไร่ของข้าวเพิ่มขึ้นเท่านั้น แต่ยังทำให้ดัชนีการผลิตลดลงด้วย ทัศนีย์ และ คณะ (2552) ได้ทดลองปลูกข้าวรวม 162 แปลง พบว่า ข้าวในหลายพื้นที่แสดงอาการขาดธาตุ โพแทสเซียม (เมล็ดลีบ) จึงต้องเปลี่ยนความเชื่อที่ว่าไม่ต้องใส่ปุ๋ยโพแทสเซียมให้แก่ข้าวที่ปลูกใน ดินเนินยอดเพราจะมีโพแทสเซียมอยู่เพียงพอแล้ว ชาวบ้านจึงยังใช้ปุ๋ย 16-20-0 มาอย่างต่อเนื่อง การ ปลูกข้าวโดยใช้เทคโนโลยี "ปุ๋ยสั่งตัด" ทำให้ปริมาณการใช้ปุ๋ยเคมีลดลง 47 เปอร์เซ็นต์ หรือค่า ปุ๋ยเคมีลดลงจาก 808 บาทต่อไร่ต่อกลุ่มปลูก เหลือ 432 บาท ขณะที่ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้น 7 เปอร์เซ็นต์

ชี้ให้เห็นว่าป้ายโพแทสเซียมบังคงมีความจำเป็นต้องใส่เพิ่มในนาข้าว แต่ถ้าชาวบ้านมีการไถกลบฟาง ข้าวซึ่งมีปริมาณโพแทสเซียมอยู่สูงจะช่วยลดปัญหาข้าวเมล็ดลีบลงได้

3. วัตถุ ประสงค์ ของงานวิจัย

1. เพื่อศึกษาวิธีการจัดการดินเบร์ยาจัดแบบผสมผสานโดยการใช้น้ำล้างกรด ใช้ปูน ใช้ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน และปุ๋ยพืชสด ต่อการเจริญเติบโตและการเพิ่มผลผลิตของข้าวที่ปลูกในพื้นที่ดินเบร์ยาจัดชุดดินมูโนะ
2. เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงสมบัติทางเคมีของดินเบร์ยาจัดชุดดินมูโนะ จากการจัดการดินด้วยวิธีการต่าง ๆ
3. เพื่อศึกษาวิเคราะห์ต้นทุนผลตอบแทนทางเศรษฐกิจจากการจัดการดินด้วยวิธีการต่าง ๆ

บทที่ 2

วัสดุ อุปกรณ์ และระบบวิธีวิจัย

1. วัสดุ และอุปกรณ์

- 1.1 พันธุ์ข้าว ใช้ข้าวพันธุ์สุพรรณบุรี 90
- 1.2 พันธุ์พืชปุ๋ยสด ใช้เมล็ดพันธุ์โสนอฟริกัน
- 1.3 หินปูนบด
- 1.4 ปุ๋ยเคมี ได้แก่ ปุ๋ยญี่ริย (46-0-0) ปุ๋ยทริปเปิลซูเปอร์ฟอสเฟต (0-46-0) และปุ๋ยโพแทสเซียมคลอไรด์ (0-0-60)
- 1.5 อุปกรณ์สำหรับเก็บตัวอย่างดิน
- 1.6 อุปกรณ์สำหรับเก็บตัวอย่างพืชปุ๋ยสด และตัวอย่างข้าว
- 1.7 สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์ดิน และพืช
- 1.8 เครื่องแก้วและอุปกรณ์อื่น ๆ ที่จำเป็นในห้องปฏิบัติการ
- 1.9 เครื่องมือวิทยาศาสตร์
 - 1) pH meter
 - 2) Analytical balance
 - 3) Conductivity meter
 - 4) Mechanical flask shaker
 - 5) Visible Spectrophotometer
 - 6) Flame Photometer
 - 7) Atomic Absorption Spectrophotometer
 - 8) ตู้อบตัวอย่างพืช
 - 9) เครื่องบดตัวอย่างดิน
 - 10) เครื่องบดตัวอย่างพืช

2. ระเบียบวิธีวิจัย

การศึกษาการจัดการดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะแบบบูรณาการเพื่อการปลูกข้าว มีขั้นตอนการดำเนินการดังนี้

2.1 การคัดเลือกพื้นที่

ดำเนินการทดลองในพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะ (Fine, mixed, semiactive, acid, isohyperthermic, Sulfic Endoaquepts) ภายในโครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองฯ อ.เมือง จ.นราธิวาส สมบัติทางเคมีของดินก่อนการทดลอง แสดงในตารางที่ 7

ตารางที่ 7 สมบัติทางเคมีบางประการของชุดดินมูโนะก่อนการทดลอง

สมบัติของดิน	วิธีการวิเคราะห์	ค่าวิเคราะห์
pH (H_2O)	1 : 1 (H_2O)	3.91
Lime Requirement (kg (CaCO_3)/rai)	Woodruff buffer method	2,186
Organic matter (g/kg)	Walkley and Black method	53.0
Total N (g/kg)	Kjeldahl method	2.0
Available P (mg/kg)	Extracted with Bray II and ascorbic method	22
Exchangeable K (cmol(+)/kg)	Extracted with NH_4OAc 1 M pH 7	0.06
” Na (cmol(+)/kg)	Extracted with NH_4OAc 1 M pH 7	0.05
” Ca (cmol(+)/kg)	Extracted with NH_4OAc 1 M pH 7	1.27
” Mg (cmol(+)/kg)	Extracted with NH_4OAc 1 M pH 7	0.21
Extractable S (mg/kg)	Extracted with 0.01 M $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	91
Extractable Fe (mg/kg)	Extracted with DTPA pH 7.3	442
” Mn (mg/kg)	Extracted with DTPA pH 7.3	1.96
” Cu (mg/kg)	Extracted with DTPA pH 7.3	0.35
” Zn (mg/kg)	Extracted with DTPA pH 7.3	0.52
Exchangeable Acidity (cmol(+)/kg)	Extracted with KCl 1 M	3.09
” Aluminum (cmol(+)/kg)	Extracted with KCl 1 M	1.83

2.2 การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองแบบ Randomize Complete Block Design (RCBD) มี 8 ตัวรับการทดลอง ๆ ละ 4 บล็อก ดังนี้

T1 = แปลงควบคุม (control)

T2 = ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR (L)

T3 = ใช้น้ำล้างกรด (W)

T4 = ใช้น้ำล้างกรด + ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR (W+L)

T5 = ใช้น้ำล้างกรด + ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR + ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F)

T6 = ใช้น้ำล้างกรด + ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR + ปุ๋ยพืชสด (W+L+G)

T7 = ใช้น้ำล้างกรด + ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR + ปุ๋ยเคมี $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดิน + ปุ๋ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F)

T8 = ใช้น้ำล้างกรด + ไส่ปูน $\frac{1}{2}$ LR + ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน + ปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F)

หมายเหตุ ปูน 1 LR = 2,200 กิโลกรัม CaCO₃ ต่อไร่

ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน = ปุ๋ยเคมีอัตรา 6-3-6 กิโลกรัม N-P₂O₅-K₂O ต่อไร่

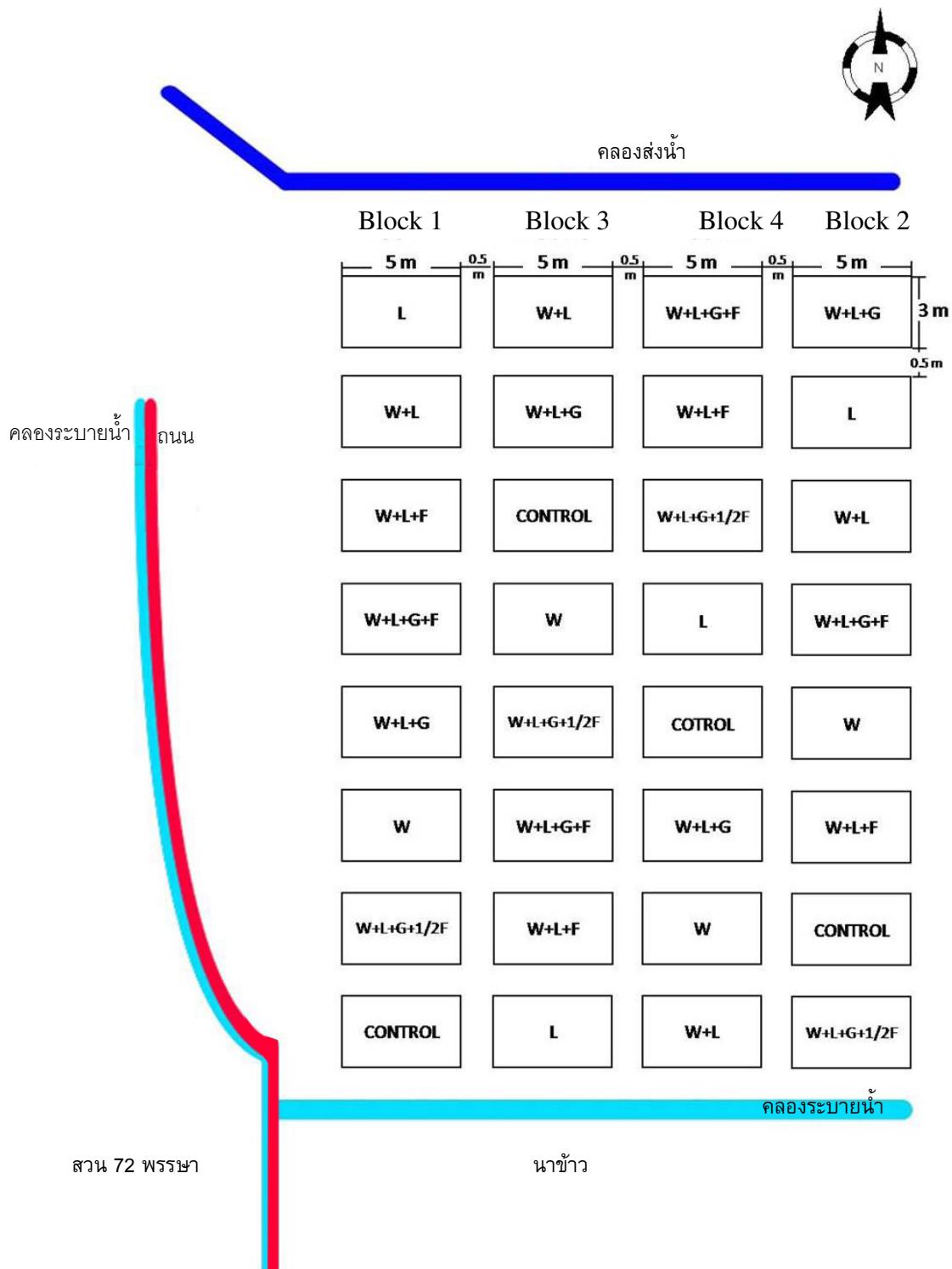
2.3 การจัดทำแปลงทดลอง

ทำการไถพรวนดินเพื่อปรับสภาพพื้นที่และกำจัดวัชพืช แบ่งพื้นที่เป็นแปลงย่อยขนาด 3 x 5 ตารางเมตร จำนวน 32 แปลงย่อย โดยแบ่งย่อยแต่ละแปลงห่างกัน 0.5 เมตร (รูปที่ 1)

2.4 การเตรียมเมล็ดพันธุ์ข้าว

2.4.1 ใช้เมล็ดข้าวพันธุ์สุพรรณบุรี 90 ซึ่งเป็นพันธุ์ข้าวแนะนำสำหรับปลูกในพื้นที่ดินเปรี้ยวจัด อัตรา 8 กิโลกรัมต่อไร่ หรืออัตรา 75 กรัมต่อแปลง

2.4.2 การเตรียมเมล็ดพันธุ์ นำเมล็ดพันธุ์ข้าวแช่น้ำ 24 ชั่วโมง และหุ่มโดยใช้กระสอบหนาคลุม เพื่อรักษาความชื้นเป็นระยะเวลา 24 ชั่วโมง แล้วนำไปห่ว่านในแปลงตากล้าที่เตรียมไว้



รูปที่ 3 แผนผังแสดงพื้นที่แบ่งทดลอง

2.5 การเตรียมดินและการปลูกข้าว

2.5.1 แปลงทดลอง เตรียมแปลงโดยกำจัดวัชพืช โดยจะไถแปร เก็บเศษหญ้าออกให้หมด คราดทำทีออก แล้วจึงหัวนแมลีดพันธุ์ที่เตรียมไว้

2.5.2 แปลงนาคำ โดยไถจะทิ้งไว้ 7 - 10 วัน จึงทำการไถแปร ปล่อยน้ำเข้าแขวงไถจนดิน อ่อนตัวพอเหมาะสมจึงคราดเพื่อปรับระดับผิวดินแล้วจึงปักดำข้าว โดยใช้ต้นกล้าอายุประมาณ 25 วัน ระยะปักดำ 25 x 25 เซนติเมตร จำนวน 3 ต้นต่อโภค

2.6 การคุ้มครอง

2.6.1 การป้องกันและสับกลบปัจจัยพืชสด

1) ใช้ไสโนอัฟริกันเป็นพืชปัจจัยสด โดยใช้เมล็ดพันธุ์ที่มีความคงทนไม่ต่ำกว่า 80 เปอร์เซ็นต์ ในอัตรา 5 กิโลกรัมต่อไร่ ผลวิเคราะห์ความเข้มข้นของชาตุอาหารในพืชปัจจัยสดแสดงในตารางที่ 8

2) ก่อนปลูกนำเมล็ดพันธุ์พืชปัจจัยสดแช่ในน้ำร้อนที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 นาที ก่อนหัวนแมลีดพันธุ์

ตารางที่ 8 ความเข้มข้นของชาตุอาหารที่เป็นองค์ประกอบของพืชปัจจัยสด (ไสโนอัฟริกัน)

ชาตุอาหาร	ความเข้มข้นของชาตุอาหาร
Total N (g/kg)	22.2
Total P (g/kg)	2.3
Total K (g/kg)	22.9
Total Ca (g/kg)	22.7
Total Mg (g/kg)	1.9
Total S (g/kg)	2.1
Total Fe (mg/kg)	397
Total Mn (mg/kg)	65
Total Cu (mg/kg)	4.0
Total Zn (mg/kg)	32

3) ทำการสับกลบพืชปุ๋ยสดเมื่อต้นพืชมีอายุ 50 วัน และปล่อยให้ย่อยสลายนาน 15 วันก่อนทำการปลูกข้าว

2.6.2 การให้น้ำ

1) แปลงตอกกล้า หลังจากหัวน้ำเมล็ดพันธุ์ข้าวปล่อยน้ำในแปลงออกเพื่อให้ยอดอ่อนได้รับแสงแดดแต่ไม่ปล่อยให้ดินแห้ง แล้วจึงปล่อยน้ำเข้าหลังหัวน้ำเมล็ดพันธุ์ข้าวแล้วประมาณ 7 - 10 วัน

2) แปลงนาคำ รักษาระดับน้ำในนาให้อยู่ในระดับประมาณ 5 - 10 เซนติเมตร และหลังจากข้าวอกรวงแล้วประมาณ 80 เปอร์เซ็นต์ 20 วัน ทำการระบายน้ำออกจากแปลง

2.6.3 การใช้น้ำล้างกรด

ในตารับที่มีการใช้น้ำล้างกรด ระยะเวลาการขังน้ำและปล่อยน้ำออก คือ หลังจากไถดะปล่อยน้ำแล้วขังนาน 1 สัปดาห์แล้วระบายน้ำออกเพื่อทำการไถแปร หลังจากไถแปรปล่อยน้ำแล้วขังนาน 15 วัน แล้วระบายน้ำออกเพื่อทำการปักคำ หลังปักคำปล่อยน้ำแล้วขังนาน 4 สัปดาห์แล้วระบายน้ำออก และระบายน้ำออกทุก 4 สัปดาห์จนข้าวริ่มตั้งท้องจึงหยุดระบายน้ำออก

2.6.4 การใส่ปูน

ใส่หินปูนบดตามตารับการทดลองในอัตรา 1,100 กิโลกรัมต่อไร่ หรือ $\frac{1}{2}$ ของค่าความต้องการปูน โดยหัวนกคุกเคล้ากับดินก่อนปักคำเป็นเวลา 15 วัน สมบัดของปูนที่ใช้ในการทดลองแสดงในตารางที่ 9

2.6.5 การใส่ปุ๋ยเคมี

แบ่งใส่ 2 ครั้ง ครั้งแรก ใส่หลังปักคำ 5 - 7 วัน หัวน้ำเป็นปุ๋ยรองพื้น และครั้งที่ 2 ใส่เมื่อต้นข้าวริ่มกำหนดช่องดอกตามตารับการทดลอง (ตารางที่ 10)

2.6.6 การควบคุมวัชพืช

ทำการกำจัดวัชพืชด้วยมือไม่มีการใช้สารกำจัดวัชพืช

ตารางที่ 9 สมบัติทางเคมีบางประการของหินปูนบด

สมบัติของปูน	ค่าวิเคราะห์
Moisture (%)	1.22
CCE (%)	96.72
ความละอิคเมื่อร่อนผ่านตะแกรง 10 เมช (%)	82.00

ตารางที่ 10 ช่วงเวลาและอัตราการใส่ปุ๋ยเคมีตามคำรับการทดลอง

คำรับ การทดลอง	ปุ๋ย N-P ₂ O ₅ -K ₂ O (กก./ไร่)	ครั้งที่ 1 (กรัม/แปลง)			ครั้งที่ 2 (กรัม/แปลง)		
		46-0-0	0-46-0	0-0-60	46-0-0	0-46-0	0-0-60
Control	-	-	-	-	-	-	-
L	-	-	-	-	-	-	-
W	-	-	-	-	-	-	-
W+L	-	-	-	-	-	-	-
W+L+F	6-3-6	62	62	94	62	-	-
W+L+G	-	-	-	-	-	-	-
W+L+G+½F	3-1.5-3	31	31	47	31	-	-
W+L+G+F	6-3-6	62	62	94	62	-	-

2.7 การเก็บเกี่ยวผลผลิต

ทำการระบายน้ำออกจากแปลงหลังจากข้าวอกรวงแล้วประมาณ 80 เปอร์เซ็นต์ 20 วัน เก็บเกี่ยวข้าวเมื่อสุกติดแล้ว นำไปน้ำดูดและลดความชื้นของเมล็ดข้าวด้วยวิธีการตากแดดให้ เมล็ดข้าวมีความชื้นน้อยกว่า 14 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งน้ำหนัก คำนวนน้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์

$$Y = \frac{W(100 - X)}{86}$$

เมื่อ Y = น้ำหนักของข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์คิดเป็นกิโลกรัมต่อไร่
 W = น้ำหนักของข้าวเปลือกขณะซึ่งคิดเป็นกิโลกรัมต่อไร่
 X = ความชื้นของข้าวเปลือกคิดเป็นเปอร์เซ็นต์

2.8 การเก็บข้อมูลการเจริญเติบโตและผลผลิต

เก็บข้อมูลการเจริญเติบโตและผลผลิตในพื้นที่เก็บเกี่ยว 2 x 4 ตารางเมตร โดยเว้น กลุ่มแครอบนอก รายละเอียดของข้อมูลที่ต้องเก็บมีดังนี้

- 1) การแตกกอที่อายุ 40 วัน
- 2) ความสูงที่อายุ 40 วัน และความสูงก่อนเก็บเกี่ยว
- 3) จำนวนรวงต่อกอ
- 4) ความยาวรวง (สุ่มจาก 100 รวง)

- 5) น้ำหนัก 1,000 เมล็ด ที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์
- 6) เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบ
- 7) น้ำหนักสดตอซัง เก็บตัวอย่างตอซังข้าวในพื้นที่ 2×4 ตารางเมตร นำมาซึ่งน้ำหนักและคำนวนเป็นกิโลกรัมต่อไร่
- 8) น้ำหนักผลผลิตที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ เก็บผลผลิตข้าวในพื้นที่ 2×4 ตารางเมตร และคำนวนเป็นกิโลกรัมต่อไร่

2.9 การเก็บตัวอย่างดิน

เก็บตัวอย่างดินจำนวน 3 ครั้ง ครั้งที่ 1 เก็บตัวอย่างดินในช่วงก่อนการทดลอง โดยใช้วิธีการสุ่มเก็บตัวอย่างที่ระดับความลึก 0 - 15 เซนติเมตรจากผิวดินหลาย ๆ จุดให้ครอบคลุมพื้นที่แปลงทดลองขนาดพื้นที่ประมาณ 400 ตารางเมตร กลุ่กเคลือกันให้เป็นตัวอย่างเดียว นำตัวแทนของตัวอย่างดินที่ได้มามีส่วนให้แห้งในที่ร่ม ร่อนผ่านตะแกรงร่อนดินขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 2 มิลลิเมตร นำมาวิเคราะห์สมบัติทางเคมีของดิน เพื่อคำนวนอัตราปูนและปูยเคมี ครั้งที่ 2 เก็บตัวอย่างดินหลังใส่ปูน 45 วัน ที่ระดับความลึก 0 - 15 เซนติเมตร จำนวน 3 - 4 จุดต่อแปลง (แปลงขนาด 3×5 เมตร) กลุ่กเคลือกันให้เป็นตัวอย่างเดียวกัน (1 ตัวอย่างต่อแปลง) นำมาผสานให้แห้งในที่ร่มแล้วร่อนผ่านตะแกรงร่อนดินขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 2 มิลลิเมตร และครั้งที่ 3 เก็บตัวอย่างดินหลังการเก็บเกี่ยวผลผลิตข้าว การสุ่มเก็บตัวอย่างกระทำเช่นเดียวกับการเก็บตัวอย่างดินครั้งที่ 2

2.10 การเก็บตัวอย่างพืช

2.10.1 ตัวอย่างพืชปุ๋ยสด

ก่อนไถกลบตัวอย่างพืชทำการสุ่มเก็บตัวอย่างพืชปุ๋ยสดในแต่ละแปลง ๆ ละ 3 จุด ในพื้นที่ 1 ตารางเมตร บันทึกน้ำหนักสดของพืชที่เป็นตัวแทนนี้ นำไปตัดสับแล้วนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 3 - 5 วัน หรือให้น้ำหนักแห้งคงที่ เพื่อนำไปวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารในพืช ได้แก่ ในโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม แมกนีเซียม กำมะถัน เหล็ก แมงกานีส สังกะสี และทองแดง

2.10.2 ตัวอย่างข้าว

เก็บตัวอย่างตอซังข้าวและเมล็ดข้าว เพื่อนำไปวิเคราะห์ปริมาณธาตุในโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม แมกนีเซียม กำมะถัน เหล็ก แมงกานีส ทองแดง และสังกะสี

2.11 การวิเคราะห์ตัวอย่างในห้องปฏิบัติการ

ทำการวิเคราะห์สมบัติทางเคมีบางประการของตัวอย่างดินและพืช ดำเนินการในห้องปฏิบัติการวิเคราะห์ดิน ส่วนวิเคราะห์ดิน สำนักงานพัฒนาที่ดินเขต 12 โดยใช้วิธีการวิเคราะห์ตามคู่มือการวิเคราะห์ตัวอย่างดิน น้ำ ปูย พืช วัสดุปรับปรุงดิน และการวิเคราะห์เพื่อตรวจสอบมาตรฐานสินค้า เล่ม 1 กรมพัฒนาที่ดิน (2547ก)

2.11.1 การวิเคราะห์ตัวอย่างดิน

1) ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) วัดด้วยเครื่อง pH meter โดยใช้อัตราส่วนระหว่างดิน: น้ำเท่ากัน 1: 1

2) ปริมาณอินทรีย์วัตถุ (Organic matter; OM) ด้วยวิธี Walkley-Black method โดยชั่งตัวอย่างดิน 1 กรัม (ทราบน้ำหนักแน่นอน) เติมสารละลายน 0.167 M $K_2Cr_2O_7$ ปริมาตร 10 มิลลิลิตร และเติมกรด H_2SO_4 เข้มข้นปริมาตร 15 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้ให้เย็นประมาณ 30 นาที และนำไปไห้เกรตด้วยสารละลายน 0.5 M $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$

3) ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด (Total nitrogen; total N) ด้วยวิธี micro-Kjeldahl method โดยชั่งตัวอย่างดิน 0.5 - 2.0 กรัม (ทราบน้ำหนักที่แน่นอน) เติมสารเร่งปฏิกิริยา และกรด H_2SO_4 เข้มข้นปริมาตร 15 มิลลิลิตร ตั้งไว้ประมาณครึ่งชั่วโมง นำไปย่อยที่อุณหภูมิ 380 องศาเซลเซียส จนได้สารละลายน นำไปกลั่นโดยมีสารละลายนอริกเป็นสารรองรับ

4) ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (Available phosphorus; Avail. P) สารกัดดินด้วยวิธี Bray II method และวิเคราะห์ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ด้วยวิธี ascorbic-molybdenum blue method โดยชั่งตัวอย่างดิน 1 กรัม (ทราบน้ำหนักแน่นอน) เติมน้ำยาสารกัด Bray II 10 มิลลิลิตร เขย่าทันทีนาน 1 นาที กรอง นำสารละลายนี้ที่กรองได้มาทำให้เกิดสีน้ำเงินด้วยสารละลายน ascorbic-molybdenum blue นำไปวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่นแสง 882 นาโนเมตร ด้วยเครื่อง Spectrophotometer

5) ปริมาณโพแทสเซียม โซเดียม แคลเซียม และแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable potassium, sodium, calcium and magnesium; Exch. K, Na, Ca and Mg) สารกัดดินด้วย 1 M NH_4OAc pH 7 โดยชั่งตัวอย่างดิน 1 กรัม เติมน้ำยาสารกัด NH_4OAc 20 มิลลิลิตร เขย่านาน 30 นาที กรองแล้วนำสารละลายนี้ที่กรองได้ไปวิเคราะห์ปริมาณโพแทสเซียมและโซเดียมด้วยเครื่อง Flame Photometer สำหรับแคลเซียมและแมgnีเซียมวิเคราะห์ด้วยเครื่อง Atomic Absorption Spectrophotometer

6) ปริมาณกำมะถันที่สกัดได้ในดิน (Extractable sulfur; Extr. S) สกัดดินด้วย 0.01 M $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ โดยชั่งตัวอย่างดิน 3.0 กรัม เติมน้ำยาสกัด 0.01 M $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ 30 มิลลิลิตร เช่นาน 2 ชั่วโมง กรองแล้วปีเปตสารละลายที่กรองได้ 10 มิลลิลิตร เติมน้ำยาป้องกันการละลายและการตกตะกอนลงไป 10 มิลลิลิตร และเติมผง BaCl_2 50 มิลลิกรัม ปรับปริมาตรให้ได้ 25 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่น นำไปวัดความชุ่นภายใน 30 นาทีด้วยเครื่อง Spectrophotometer

7) ปริมาณเหล็ก แมงกานีส สังกะสี และทองแดงที่สกัดได้ (Extractable iron, manganese, zinc and copper; Extr. Fe, Mn, Zn and Cu) สกัดด้วย 0.005 M DTPA pH 7.3 โดยชั่งตัวอย่างดิน 10 กรัม (ทราบน้ำหนักแน่นอน) เติมสารละลาย DTPA 20 มิลลิลิตร นำไปเช่นาน 2 ชั่วโมง กรองแล้วนำสารละลายที่ได้ไปวัดปริมาณเหล็ก แมงกานีส สังกะสี และทองแดงด้วยเครื่อง Atomic Absorption Spectrophotometer

8) ปริมาณความเป็นกรดและอะลูминัมที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable acidity; EA and Exchangeable aluminum; Exch. Al) สกัดด้วย 1 M KCl โดยชั่งตัวอย่างดิน 5 - 10 กรัม (ทราบน้ำหนักแน่นอน) เติมสารละลาย KCl 50 มิลลิลิตร นำไปเช่นาน 12 ชั่วโมง (ค้างคืน) และกรองด้วยระบบสุญญากาศ ถังดินอิฐ 3 - 4 ครั้ง (ครั้งละ 10 มิลลิลิตร) และปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร ด้วยสารละลาย KCl และนำไปวิเคราะห์หาปริมาณกรดที่แลกเปลี่ยนได้ด้วยวิธีการไทเทրตกับสารละลายมาตรฐาน NaOH โดยมีฟิโนลทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์ สำหรับการวิเคราะห์อะลูминัมที่แลกเปลี่ยนได้ให้น้ำตัวอย่างที่ไทเทรตหาปริมาณกรดที่แลกเปลี่ยนได้มานาเติมสารละลาย 1 M KF 10 มิลลิลิตร และไทเทรตกับสารละลายมาตรฐาน HCl จนสารละลายเปลี่ยนเป็นไม่มีสี และนำไปวัดปริมาณสารละลายมาตรฐานของ NaOH และสารละลายมาตรฐาน HCl ไปคำนวณหาปริมาณกรดและอะลูминัมที่แลกเปลี่ยนได้

2.11.2 การวิเคราะห์พืช

การวิเคราะห์ความเข้มข้นของธาตุอาหารในพืช ใช้ตัวอย่างพืชจากข้อ 2.10.1 และ 2.10.2 มาวิเคราะห์ความเข้มข้นธาตุอาหารพืชตามคู่มือการวิเคราะห์ตัวอย่างดิน น้ำ ปุ๋ย พืช วัสดุ ปรับปรุงดิน และการวิเคราะห์เพื่อตรวจสอบมาตรฐานสินค้าเล่ม 2 กรมพัฒนาที่ดิน (2547x)

1) การวิเคราะห์หาปริมาณในโตรเจนทั้งหมด ด้วยวิธี micro-Kjeldahl method โดยชั่งตัวอย่างพืช 0.5 - 1.0 กรัม (ทราบน้ำหนักที่แน่นอน) เติมสารเร่งปฏิกิริยา และกรด H_2SO_4 เข้มข้น 20 มิลลิลิตร ตั้งไว้ประมาณครึ่งชั่วโมง และนำไปย่อยที่อุณหภูมิ 380 องศาเซลเซียส จนได้สารละลายใส นำไปกลั่นโดยมีสารละลายบอริกเป็นสารรองรับ

2) การวิเคราะห์หาความเข้มข้นของฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม แมgnีเซียม กำมะถัน เหล็ก แมงกานีส สังกะสี และทองแดง โดยย่อด้วยกรดพสมะหวัง HNO_3

และ HClO_4 อัตราส่วน 2: 1 โดยชั่งตัวอย่างพืช 0.1 กรัม (ทราบน้ำหนักที่แน่นอน) เติมกรดผสม 15 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้อย่างน้อย 30 นาที และนำไปย้อมที่อุณหภูมิ 220 องศาเซลเซียส จนได้สารละลายใส ปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร แล้วนำไปวิเคราะห์หาความเข้มข้นชาต้อหาร ดังนี้

ฟอสฟอรัส	โดยวิธีการทำให้เกิดสารประกอบเชิงซ้อนสีเหลืองด้วยสารละลาย yellow molybdoavanadophosphoric acid และนำไปวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร ด้วย Spectrophotometer
โพแทสเซียม	โดยวัดปริมาณแสงที่อะตอมปล่อยออกมา ที่ความยาวคลื่น 766.5 นาโนเมตร ด้วยเครื่อง Flame Photometer
กำมะถัน	โดยการทำให้สารละลายเกิดตะกอนแวนดอยของ BaSO_4 และนำไปวิเคราะห์ความเข้มข้นด้วยเครื่อง Spectrophotometer ที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร
แคลเซียม แมgnีเซียม เหล็ก แมงกานีส สังกะสี และทองแดง	โดยวัดการดูดกลืนคลื่นแสงของอะตอมที่ความยาวคลื่น 422, 285 254.8, 279.8, 213.9 และ 324.7 นาโนเมตร ตามลำดับ ด้วยเครื่อง Atomic Absorption Spectrophotometer

2.12 รวมรวมและวิเคราะห์ข้อมูลทางเศรษฐกิจ

ข้อมูลที่ต้องใช้สำหรับการวิเคราะห์ต้นทุนและผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ จากการจัดการคินในทุกตัวรับการทดลอง มีดังนี้

- 1) ค่าแรงงาน ได้แก่ การเตรียมคิน การปลูก การดูแลรักษา และการเก็บเกี่ยว
- 2) ค่าวัสดุ ได้แก่ เมล็ดพันธุ์ข้าว เมล็ดพันธุ์พืชปุ๋ยสี ปุ๋ยเคมี และหินปูนบด
- 3) ผลผลิตต่อไร่
- 4) ราคาผลผลิต

บทที่ 3

ผลการศึกษา

1. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเปลี่ยนแปลงทางเคมีของดินเปรียวกับดินมูโนะ

1.1 การเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่างของดิน

ผลการศึกษาพบว่า ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ของดินก่อนทำการทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 3.83 - 3.98 (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใส่ปูน $\frac{1}{2}$ ของความต้องการปูนหรือในอัตรา 1,100 กิโลกรัม CaCO₃ ต่อไร่ ทำให้ค่า pH ของดินสูงขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ กล่าวคือ ในตัวรับตรวจสอบ (control) ดินมีค่า pH 4.07 ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่า pH 4.10 ในขณะที่ตัวรับที่ใส่ปูนร่วมด้วย (L, W+L, W+L+F, W+L+G, W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F และ W+L+G+F) หลังใส่ปูน 45 วัน ดินมีค่า pH สูงขึ้นอยู่ในช่วง 5.05 - 5.35 (ตารางที่ 12) และหลังเก็บเกี่ยวทุกตัวรับการทดลองดินมีค่า pH ลดลงเล็กน้อย โดยในตัวรับที่ใส่ปูนร่วมด้วยมีค่า pH อยู่ในช่วง 5.03 - 5.23 แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่า pH 3.98 การใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G, W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F และ W+L+G+F) แม้จะไม่มีผลทำให้ค่า pH แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ไม่ใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย แต่ค่า pH ของดินมีแนวโน้มสูงขึ้น ส่วนการใช้น้ำล้างดินและการใส่ปูยเคมีไม่ทำให้ค่า pH ของดินมีการเปลี่ยนแปลงมากนัก (ตารางที่ 13)

1.2 การเปลี่ยนแปลงปริมาณอินทรีย์วัตถุในดิน

ผลการศึกษาพบว่า ปริมาณอินทรีย์วัตถุในดินก่อนทำการทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 51.4 - 54.5 กรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใส่ปูน ใส่ปูยเคมี และใส่ปูยพืชสด ไม่ทำให้ปริมาณอินทรีย์วัตถุในดินแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) แต่พบว่าการใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณอินทรีย์วัตถุในดินมีแนวโน้มสูงขึ้น การใส่ปูยเคมีและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณอินทรีย์วัตถุในดินมีแนวโน้มสูงกว่าการใส่ปูนเพียงอย่างเดียว โดยพบว่าหลังเก็บเกี่ยวผลผลิตปริมาณอินทรีย์วัตถุในดินในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 62.5 กรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 13)

ตารางที่ 11 สมบัติทางเคมีบางประการของดินก่อนการทดลอง

ตำแหน่ง	pH	OM (g/kg)	Total N (g/kg)	Avail. P (mg/kg)	Exch. K (cmol(+)/kg)	Exch.Ca (cmol(+)/kg)	Exch. Mg (cmol(+)/kg)	Extr. S (mg/kg)	Extr. Fe (mg/kg)	Extr. Mn (mg/kg)	Extr. Cu (mg/kg)	Extr. Zn (mg/kg)	Exch. Acidity (cmol(+)/kg)	Exch. Al (cmol(+)/kg)
การทดลอง														
Control	3.93	51.4	1.93	24.0	0.059	1.36	0.22	92	435	2.07	0.35	0.53	3.01	1.78
L	3.90	53.2	1.95	21.5	0.056	1.23	0.21	91	428	1.91	0.33	0.52	3.08	1.80
W	3.83	52.8	2.00	21.8	0.058	1.20	0.20	82	468	1.89	0.34	0.52	3.10	1.85
W+L	3.88	53.6	1.93	22.3	0.057	1.30	0.23	99	482	2.04	0.36	0.52	3.14	1.85
W+L+F	3.98	51.8	2.00	21.0	0.056	1.25	0.21	93	490	2.01	0.35	0.50	3.12	1.93
W+L+G	3.93	52.7	1.98	22.5	0.058	1.26	0.20	91	442	1.90	0.33	0.53	3.07	1.90
W+L+G+½F	3.85	54.5	2.03	21.8	0.061	1.34	0.22	93	347	1.92	0.36	0.52	3.06	1.75
W+L+G+F	3.98	54.1	1.95	22.5	0.062	1.33	0.22	88	441	1.97	0.36	0.50	3.13	1.90
F-test	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns	ns
C.V. (%)	4.9	9.5	7.7	16.2	6.96	6.98	7.7	14.7	16.9	8.6	15.9	12.8	3.2	15.2

หมายเหตุ: ns ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำถังดิน

F ใส่ปูยเคมี G ใส่ปูยพืชสด

ตารางที่ 12 สมบัติทางเคมีบางประการของดินหลังการใส่ปูน 45 วัน

ตัวรับ การทดลอง	pH	OM (g/kg)	Total N (g/kg)	Avail. P (mg/kg)	Exch. K (cmol(+)/kg)	Exch.Ca (cmol(+)/kg)	Exch. Mg (cmol(+)/kg)	Extr. S (mg/kg)	Extr. Fe (mg/kg)	Extr. Mn (mg/kg)	Extr. Cu (mg/kg)	Extr. Zn (mg/kg)	Exch. Acidity (cmol(+)/kg)	Exch. Al (cmol(+)/kg)
Control	4.07 ^{c1/}	52.0	2.03 ^b	25.0 ^c	0.069	1.07 ^b	0.26	101	531	2.04 ^{abc}	0.36 ^a	0.51	2.63 ^a	1.53 ^a
L	5.20 ^{ab}	55.7	2.10 ^b	25.8 ^c	0.074	4.66 ^a	0.30	102	516	2.07 ^{abc}	0.33 ^{abc}	0.52	0.90 ^b	0.04 ^b
W	4.10 ^c	51.5	2.13 ^b	24.8 ^c	0.071	1.10 ^b	0.26	98	526	1.85 ^c	0.31 ^{bc}	0.53	2.44 ^a	1.43 ^a
W+L	5.05 ^b	55.2	2.03 ^b	26.0 ^c	0.074	4.56 ^a	0.28	105	523	1.95 ^{bc}	0.34 ^{ab}	0.48	0.76 ^{bc}	0.02 ^b
W+L+F	5.15 ^{ab}	57.4	3.68 ^a	53.5 ^a	0.088	4.61 ^a	0.28	95	529	1.93 ^{bc}	0.28 ^c	0.49	0.85 ^b	0.03 ^b
W+L+G	5.33 ^a	56.9	2.13 ^b	26.5 ^c	0.072	4.69 ^a	0.31	91	509	2.17 ^{ab}	0.31 ^{bc}	0.48	0.45 ^d	0.02 ^b
W+L+G+½F	5.28 ^{ab}	57.5	3.05 ^b	40.0 ^b	0.078	4.54 ^a	0.30	104	520	2.07 ^{abc}	0.29 ^c	0.51	0.51 ^d	0.02 ^b
W+L+G+F	5.35 ^a	57.8	3.60 ^a	56.2 ^a	0.094	4.63 ^a	0.29	98	512	2.23 ^a	0.28 ^c	0.49	0.57 ^{cd}	0.03 ^b
F-test	**	ns	**	**	ns	**	ns	ns	ns	*	*	ns	**	**
C.V.(%)	3.4	9.6	15.5	11.1	15.26	23.83	13.3	15.3	7.5	8.3	11.1	12.2	13.2	44.8

หมายเหตุ: * มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

ns ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปูนเคมี G ใส่ปูนพืชสด

ตารางที่ 13 สมบัติทางเคมีบางประการของดินหลังการทดลอง

ตัวรับ การทดลอง	pH	OM (g/kg)	Total N (g/kg)	Avail. P (mg/kg)	Exch. K (cmol(+)/kg)	Exch.Ca (cmol(+)/kg)	Exch. Mg (cmol(+)/kg)	Extr. S (mg/kg)	Extr. Fe (mg/kg)	Extr. Mn (mg/kg)	Extr. Cu (mg/kg)	Extr. Zn (mg/kg)	Exch. Acidity (cmol(+)/kg)	Exch. Al (cmol(+)/kg)
Control	3.98 ^{b1/}	50.9	1.90	26.3 ^b	0.061	1.19 ^b	0.23 ^b	94	366 ^{ab}	1.80	0.36	0.52	2.97 ^a	1.25 ^a
L	5.03 ^a	54.4	1.95	27.0 ^b	0.062	4.56 ^a	0.31 ^a	94	360 ^{ab}	1.73	0.36	0.53	1.18 ^b	0.68 ^c
W	4.00 ^b	51.2	1.83	26.0 ^b	0.056	0.97 ^b	0.22 ^b	99	353 ^{ab}	1.75	0.37	0.51	2.77 ^a	1.10 ^{ab}
W+L	5.07 ^a	55.9	1.95	27.3 ^b	0.063	4.48 ^a	0.29 ^{ab}	101	383 ^a	1.80	0.38	0.52	1.12 ^b	0.60 ^c
W+L+F	5.05 ^a	61.3	2.35	37.8 ^a	0.065	4.09 ^a	0.27 ^{ab}	93	356 ^{ab}	1.75	0.39	0.50	1.11 ^b	0.86 ^{bc}
W+L+G	4.95 ^a	57.8	2.33	26.8 ^b	0.063	4.24 ^a	0.30 ^a	89	335 ^b	1.80	0.38	0.52	0.81 ^b	0.55 ^c
W+L+G+½F	5.18 ^a	58.3	2.18	27.8 ^b	0.067	4.14 ^a	0.29 ^{ab}	99	331 ^b	1.73	0.39	0.52	0.98 ^b	0.70 ^c
W+L+G+F	5.23 ^a	62.5	2.30	42.8 ^a	0.067	4.00 ^a	0.28 ^{ab}	95	340 ^b	1.78	0.38	0.51	1.20 ^b	0.65 ^c
F-test	**	ns	ns	**	ns	**	*	ns	*	ns	ns	ns	**	**
C.V.(%)	4.1	13.3	16.2	15.1	21.16	19.40	14.8	14.8	7.1	10.5	18.9	16.0	20.0	26.1

หมายเหตุ: * มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

ns ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

1.3 การเปลี่ยนแปลงปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดิน

ผลการศึกษาพบว่า ก่อนทำการทดลองปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดินทุกตัวรับการทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 1.93 - 2.03 กรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) หลังใส่ปูน 45 วัน พบว่า ตัวรับการทดลองที่มีการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดินทำให้ปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 3.68 กรัมต่อกิโลกรัม แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.60 กรัมต่อกิโลกรัม การใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดิน ไม่ทำให้ปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดินแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมี (ตารางที่ 12) หลังการเก็บเกี่ยวผลผลิตพบว่าปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดินมีแนวโน้มลดลงและทุกตัวรับการทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมี ($W+L+F$) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยพืชสด ($W+L+G$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$ และ $W+L+G+F$) ปริมาณในโตรเจนทั้งหมดในดินมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 13)

1.4 การเปลี่ยนแปลงปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดิน

ผลการศึกษาพบว่า ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินก่อนทำการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 21.0 - 24.0 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใช้น้ำล้างดินใส่ปูน ใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด มีผลทำให้ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินเพิ่มขึ้น กล่าวคือ หลังการใส่ปูน 45 วัน ในตัวรับที่มีการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 56.2 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 53.5 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 40.0 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ส่วนปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินในตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 12) หลังการเก็บเกี่ยวผลผลิตพบว่า ตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เเล็กน้อย ในขณะที่ตัวรับที่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยมีแนวโน้มลดลง (ตารางที่ 13) เมื่อเทียบกับปริมาณฟอสฟอรัสหลังการใส่ปูน 45 วัน (ตารางที่ 12) การใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$ และ $W+L+G+F$) ทำให้ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินสูงกว่าตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีและใส่ปูยเคมี

ในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์คินอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 42.8 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 37.8 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่สูงกว่าตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยและตัวรับที่ใส่ปูยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมด้วย (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 26.0 - 27.8 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 13)

1.5 การเปลี่ยนแปลงปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืน

ผลการศึกษาพบว่าปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนก่อนทำการทดลอง มีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.056 - 0.062 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการคินโดยการใช้น้ำล้างคิน การใส่ปูน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ไม่ทำให้ปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนหลังใส่ปูน 45 วันและหลังการเก็บเกี่ยวผลผลิตแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าหลังใส่ปูน 45 วันปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนทุกตัวรับการทดลองมีแนวโน้มสูงขึ้น โดยพบว่าตัวรับที่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วย (W+L+F, W+L+G+½F และ W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.078 - 0.094 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม สูงกว่าตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยซึ่งมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.069 - 0.074 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 12) ส่วนหลังการเก็บเกี่ยวพบว่าปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนมีแนวโน้มลดลง โดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.056 - 0.067 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม แต่ยังคงสูงกว่าปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนก่อนการทดลอง (ตารางที่ 13)

1.6 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแคลเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืน

ผลการศึกษาพบว่าปริมาณแคลเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 1.20 - 1.36 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการคินโดยการใส่ปูนในอัตรา 1,100 กิโลกรัมต่อไร่ ทำให้ปริมาณแคลเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า หลังการใส่ปูน 45 วัน และหลังเก็บเกี่ยวในตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.07 และ 1.19 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างคิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ย 1.10 และ 0.97 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณแคลเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในคืนหลังการใส่ปูน 45 วัน และหลังเก็บเกี่ยวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 4.54 - 4.69 และ 4.07 - 4.57 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 12 และ ตารางที่ 13)

1.7 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในดิน

ปริมาณแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในดินก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.20 - 0.23 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการดินแบบบูรณาการโดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างดิน ใส่ปูยเคลมี และปูยพืชสด ไม่ทำให้แมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในดินหลังใส่ปูน 45 วันมีความแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าปริมาณแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในดินทุกตัวรับการทดลองมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.26 - 0.31 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 12) ส่วนหลังการเก็บเกี่ยวพบว่าตัวรับที่มีการใส่ปูนร่วมด้วยปริมาณแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น โดยพบว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) ปริมาณแมgnีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 0.31 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม สูงกว่าตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.23 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม ของมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.30 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 13)

1.8 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกำมะถันที่สักดได้ในดิน

ปริมาณกำมะถันที่สักดได้ในดินก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 82 - 99 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างดิน ใส่ปูยเคลมี และปูยพืชสด ไม่ทำให้ปริมาณกำมะถันที่สักดได้ในดินแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าหลังการใส่ปูน 45 วัน ปริมาณกำมะถันที่สักดได้ในดินทุกตัวรับการทดลองมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 91 - 105 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 12) และหลังการเก็บเกี่ยวปริมาณกำมะถันที่สักดได้ในดินทุกตัวรับการทดลองมีค่าใกล้เคียงกันโดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 93 - 101 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม (ตารางที่ 13)

1.9 การเปลี่ยนแปลงปริมาณเหล็กและแมgnานีสที่สักดได้ในดิน

ปริมาณเหล็กและแมgnานีสที่สักดได้ในดินก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 347 - 490 และ 1.89 - 2.07 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างดิน ใส่ปูยเคลมี และปูยพืชสด ไม่ทำให้ปริมาณเหล็กที่สักดได้ในดินหลังการใส่ปูน 45 วัน มีความแตกต่างกันทางสถิติ ขณะที่ปริมาณแมgnานีสที่สักดได้ในดินมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) ปริมาณแมgnานีสที่สักดได้ในดินมีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.23 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม สูงกว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) และ ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่

กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมี % ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+½F) (ตารางที่ 12) ส่วนปริมาณเหล็กและแมงกานีสที่สกัดได้ในดินหลังการทดลองพบว่า ปริมาณแมงกานีสที่สกัดได้ในดินไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ขณะที่ ปริมาณเหล็กที่สกัดได้มีความแตกต่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา % ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+½F) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุด 331 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) และตัวรับการทดลองอื่น ๆ ยกเว้นตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 386 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 13)

1.10 การเปลี่ยนแปลงปริมาณสังกะสีและทองแดงที่สกัดได้ในดิน

ปริมาณสังกะสีและทองแดงที่สกัดได้ในดินก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.33 - 0.36 และ 0.50 - 0.53 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างดิน ใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ไม่ทำให้ปริมาณสังกะสีที่สกัดได้ในดินหลังการใส่ปูน 45 วัน มีความแตกต่างกันทางสถิติ ขณะที่ปริมาณทองแดงที่สกัดได้ในดินมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 0.36 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.33 และ 0.34 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+F, W+L+G, W+L+G+½F และ W+L+G+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.28, 0.31, 0.29 และ 0.28 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 12) ส่วนหลังการเก็บเกี่ยวพบว่า ปริมาณสังกะสีและทองแดงที่สกัดได้ในดินในทุกตัวรับการทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 13)

1.11 การเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดและอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้ในดิน

ปริมาณความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ในดินก่อนการทดลองมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 3.01 - 3.14 และ 1.75 - 1.90 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 11) การจัดการดินโดยการใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูน และใส่ปูยพืชสด ทำให้ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ในดินหลังการใส่ปูน 45 วัน ลดลงอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ กล่าวคือ ในตัวรับตรวจสอบ (control) ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ในดินมีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.63 และ 1.53 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.44 และ 1.43 เชนติโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ ในขณะที่ตัวรับที่มีการใส่ปูนร่วมด้วย หลังใส่ปูน 45 วัน ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ลดลงมีค่าเฉลี่ยอยู่

ในช่วง 0.45 - 0.90 และ 0.02 - 0.04 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ ต่ำกว่าตัวรับตรวจสอบ (control) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 12) ส่วนหลังการเก็บเกี่ยวพบว่าความเป็นกรดและออกซูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ในдинสูงขึ้นเล็กน้อย โดยตัวรับที่ใส่ปูนร่วมด้วยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 0.81 - 1.18 และ 0.56 - 0.86 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ ต่ำกว่าตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.97 และ 1.25 เชนติโมลประจุบวกต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าตัวรับที่ใส่ปูนและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G$, $W+L+G+\frac{1}{2}F$ และ $W+L+G+F$) แม้จะไม่มีผลทำให้ความเป็นกรดและออกซูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ในдинแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูนร่วมด้วย แต่การใส่ปูยพืชสดมีผลทำให้ความเป็นกรดและออกซูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้มีแนวโน้มต่ำกว่าการไม่ใส่ปูยพืชสด (ตารางที่ 13)

2. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในдинเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะ

2.1 การเจริญเติบโตของข้าว

2.1.1 การแตกกอ

การจัดการดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะแบบบูรณาการ โดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างдин ใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้การแตกกอของข้าวที่อายุ 40 วันมีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างdin (W) การแตกกอของต้นข้าวมีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 14.40 ต้นต่อ กอ ซึ่งไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างdinควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างdinควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 14.55, 15.30, 15.28 และ 15.28 ต้นต่อ กอ ตามลำดับ การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ต้นข้าวนิ่กการแตกกอสูงกว่าในตัวรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ในตัวรับที่ใช้น้ำล้างdinควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์дин ($W+L+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 18.43 ต้นต่อ กอ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างdinควบคู่กับการใส่ปูนและปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์динร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 18.05 ต้นต่อ กอ แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างdinควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์динร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 15.90 ต้นต่อ กอ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 14)

ตารางที่ 14 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเจริญเติบโตและผลผลิตของข้าว

ลำดับ การทดลอง	การแตกกอ		ความสูง	น้ำหนักข้าวเปลือก ^{2/}	น้ำหนักสดตอชั่ง
	(ต้นต่อโภ)	(เซนติเมตร)	(กิโลกรัมต่อไร่)	(กิโลกรัมต่อไร่)	
	อายุ 40 วัน	อายุ 40 วัน	ก่อนเก็บเกี่ยว		
Control	14.55 ^{c1/}	61.10 ^d	92.07 ^d	260 ^g	1,055 ^e
L	15.30 ^b	63.10 ^c	96.70 ^c	349 ^f	1,245 ^{cd}
W	14.40 ^c	61.50 ^d	93.05 ^d	260 ^g	1,025 ^e
W+L	15.28 ^b	63.00 ^c	96.40 ^c	364 ^e	1,205 ^d
W+L+F	18.43 ^a	68.25 ^a	100.15 ^a	521 ^b	1,725 ^a
W+L+G	15.28 ^b	63.63 ^c	97.00 ^c	389 ^d	1,300 ^c
W+L+G+½F	15.90 ^b	65.25 ^b	98.85 ^b	433 ^c	1,435 ^b
W+L+G+F	18.05 ^a	68.08 ^a	100.33 ^a	532 ^a	1,770 ^a
F-test	**	**	**	**	**
C.V. (%)	3.9	1.2	0.8	1.9	3.4

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

^{2/} น้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์

L ใส่ปุ๋น ½ ของค่าความต้องการปุ๋น W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

2.1.2 ความสูง

การจัดการดินเปรี้ยวโดยการใส่ปุ๋น การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และใส่ปุ๋ยพืชสด ทำให้ความสูงของข้าวที่อายุ 40 วัน และความสูงก่อนเก็บเกี่ยวมีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่า ความสูงของข้าวที่อายุ 40 วัน และความสูงก่อนเก็บเกี่ยวเป็นไปในทิศทางเดียวกัน คือ ในตัวรับตรวจสอบ (control) ความสูงของข้าวที่อายุ 40 วัน และความสูงก่อนเก็บเกี่ยวมีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 61.10 และ 92.07 เซนติเมตร ตามลำดับ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 61.50 และ 93.05 เซนติเมตร ตามลำดับ การใส่ปุ๋นและการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้ข้าวมีความสูงเพิ่มขึ้น โดยพบว่า ความสูงของข้าวที่อายุ 40 วัน ในตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 68.25 เซนติเมตร แต่ไม่

แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปุ๋ยเคมีและปุ๋ยพืชสคร่วมด้วย ($W+L+G+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 68.08 เซนติเมตร ในขณะที่ความสูงของข้าวก่อนเก็บเกี่ยวในตัวรับตัวรับที่ใส่ปุ๋ยเคมีและปุ๋ยพืชสคร่วมด้วย ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 100.33 เซนติเมตร และไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 100.15 เซนติเมตร และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปุ๋ยพืชสคร่วง ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ข้าวมีความสูงเฉลี่ยที่อายุ 40 วัน และก่อนเก็บเกี่ยวเท่ากับ 65.25 และ 98.85 เซนติเมตร ตามลำดับ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยพืชสคร่วงด้วย ($W+L+G$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 14)

2.2 ผลผลิต

2.2.1 น้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์

การจัดการดินเปรี้ยวจัด โดยการใส่ปุ๋น การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสคร ทำให้น้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ มีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดและมีค่าเท่ากับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) คือ 260 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปุ๋นและปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสคร่วงด้วยทำให้น้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปุ๋ยพืชสคร ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 532 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 521 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีร่วงด้วยในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปุ๋ยพืชสคร ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) น้ำหนักข้าวเปลือกที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์เท่ากับ 433 กิโลกรัมต่อไร่ ต่ำกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$ และ $W+L+G+F$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ส่วนตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยพืชสคร่วงด้วย ($W+L+G$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 389 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปุ๋นเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่ใส่ปุ๋นควบคู่กับการใช้น้ำล้างดิน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 349 และ 364 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 14)

2.2.2 น้ำหนักสลดตอซัง

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด มีผลทำให้น้ำหนักสลดตอซังมีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1,025 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1,055 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนและปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้น้ำหนักสลดตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า น้ำหนักสลดตอซังในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 1,770 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1,725 กิโลกรัมต่อไร่ ส่วนตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1,300 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่มีการใส่ปูนควบคู่กับการใช้น้ำล้างดิน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1,245 และ 1,205 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 14)

2.3 องค์ประกอบผลผลิต

2.3.1 จำนวนรวงต่อหก

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด มีผลทำให้จำนวนรวงต่อหกของข้าวมีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 15.15 รวงต่อหก ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่มีการใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 15.63, 15.65, 15.78 และ 15.90 รวงต่อหก ตามลำดับ การใส่ปูนร่วมกับปุ๋ยเคมีทำให้จำนวนรวงต่อหกของข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า จำนวนรวงต่อหกของข้าวในตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับการใส่ปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 17.58 รวงต่อหก แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 17.45 และ 17.25 รวงต่อหก ตามลำดับ สูงกว่าตัวรับที่ไม่ใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 15)

ตารางที่ 15 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อองค์ประกอบผลผลิตของข้าว

การทดลอง	จำนวนรังต่อหก	ความยาวรวง	น้ำหนัก 1,000 เมล็ด		เมล็ดลีบ (เปอร์เซ็นต์)
			ที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์	(กรัม)	
Control	15.15 ^{b1/}	24.60 ^c	28.56 ^c	20.61 ^a	
L	15.63 ^b	25.08 ^{bc}	29.02 ^{bc}	17.23 ^b	
W	15.65 ^b	24.75 ^{bc}	28.46 ^c	20.49 ^a	
W+L	15.78 ^b	25.03 ^{bc}	29.04 ^{bc}	17.19 ^b	
W+L+F	17.45 ^a	25.94 ^a	30.24 ^a	14.40 ^c	
W+L+G	15.90 ^b	25.06 ^{bc}	29.15 ^{bc}	16.51 ^b	
W+L+G+½F	17.25 ^a	25.18 ^b	29.66 ^b	14.77 ^c	
W+L+G+F	17.58 ^a	25.81 ^a	30.50 ^a	14.26 ^c	
F-test	**	**	**	**	**
C.V. (%)	4.0	1.4	1.9	6.6	

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปุ๋น ½ ของค่าความต้องการปุ๋น W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสอด

2.3.2 ความยาวรวง

การจัดการดินเปรียบเทียบโดยการใส่ปุ๋น ใช้น้ำล้างดิน ใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสอด มีผลทำให้ความยาวรวงของข้าวมีความแตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 24.60 เซนติเมตร การใส่ปุ๋นร่วมด้วยทำให้ความยาวรวงของข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปุ๋นร่วมกับปุ๋ยเคมีทำให้ความยาวรวงของข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 25.94 เซนติเมตร ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสอด (W+L+G+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 25.81 เซนติเมตร แต่สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสอด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 25.18 เซนติเมตร อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่า

ตำรับที่ใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยความขาวรวมของข้าวสูงกว่าในตำรับที่ไม่มีการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วย อายุคงมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 15)

2.3.3 นำหนัก 1,000 เมล็ดที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปุ๋น การใช้น้ำล้างคิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด มีผลทำให้น้ำหนัก 1,000 เมล็ดที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ของข้าวมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำรับที่ใช้น้ำล้างคิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 28.46 กรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 28.56 กรัม การใส่ปุ๋นร่วมด้วยการทำให้น้ำหนัก 1,000 เมล็ดที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ของข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปุ๋นร่วมกับปุ๋ยเคมี ทำให้น้ำหนัก 1,000 เมล็ดที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ของข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 30.50 กรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 30.24 กรัม และมีค่าสูงกว่าตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 29.66 กรัม และพบว่าในตำรับที่มีการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วย นำหนัก 1,000 เมล็ดที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์ของข้าวสูงกว่าในตำรับที่ไม่มีการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 15)

2.3.4 เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบ

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปุ๋น การใช้น้ำล้างคิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด มีผลทำให้เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 20.61 เปอร์เซ็นต์ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างคิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 20.49 เปอร์เซ็นต์ การใส่ปุ๋นและการใส่ปุ๋นร่วมกับปุ๋ยเคมีทำให้เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวลดลงอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าเปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวในตำรับที่มีการใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 14.26 เปอร์เซ็นต์ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) และตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 14.40 และ 14.77 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ส่วนตำรับที่ใช้น้ำล้างคินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปุ๋ยพืชสด (W+L+G) เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 16.51 เปอร์เซ็นต์ ต่ำกว่าตำรับที่

ใส่ปูน (L) และ คำรับที่ใส่ปูนควบคู่กับการใช้น้ำล้างดิน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 17.23 และ 17.19 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 15)

3. ความเข้มข้นของชาตุอาหารในผลผลิตข้าวและปริมาณชาตุอาหารที่ข้าวดูดดึงเข้าไปใช้ประโยชน์ (nutrient uptake)

3.1 ความเข้มข้นของชาตุอาหารที่เป็นองค์ประกอบในตอชังและเมล็ดข้าว

3.1.1 ในโตรเจน

การจัดการดินเบร็ข้าวโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของไนโตรเจนในตอชังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า คำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 7.9 กรัมต่อกิโลกรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 8.0 กรัมต่อกิโลกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของไนโตรเจนมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของไนโตรเจนในตอชังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า คำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 9.7 กรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) และคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 9.6 และ 9.2 กรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าคำรับที่ใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยมีค่าสูงกว่าในคำรับที่ไม่มีการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของไนโตรเจนในเมล็ดข้าวพบว่า คำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 9.6 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับคำรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 9.7 กรัมต่อกิโลกรัม และพบว่าคำรับที่ใส่ปูนร่วมด้วย (L, W+L, W+L+G, W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F และ W+L+G+F) ความเข้มข้นของไนโตรเจนมีค่าเฉลี่ยเพิ่มขึ้นมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 10.7 - 12.4 กรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าคำรับที่ไม่ใส่ปูน (control และ W) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ การใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของไนโตรเจนเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า คำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 12.4 กรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าคำรับการทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ยกเว้นคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$

ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปู๊ยพืชสด (W+L+G+½F) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปู๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 11.9 และ 12.1 กรัมต่อ กิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 17)

ตารางที่ 16 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อความเข้มข้นของธาตุอาหารที่เป็นองค์ประกอบ ในตอซังข้าว

ตัวรับ การทดลอง	N (g/kg)	P (g/kg)	K (g/kg)	Ca (g/kg)	Mg (g/kg)	S (g/kg)	Fe (mg/kg)	Mn (mg/kg)	Cu (mg/kg)	Zn (mg/kg)
Control	7.9 ^{d1/}	1.8 ^b	6.6 ^f	4.6 ^c	1.9 ^b	1.8 ^e	266 ^{ef}	53.90 ^c	1.24 ^d	41.41 ^b
L	8.4 ^{cd}	2.3 ^b	8.4 ^{de}	5.1 ^b	2.0 ^b	2.1 ^{de}	290 ^{de}	59.13 ^{bc}	1.70 ^c	51.09 ^a
W	8.0 ^d	1.8 ^b	7.7 ^{ef}	4.7 ^c	1.8 ^b	2.3 ^d	252 ^f	56.19 ^c	1.20 ^d	41.55 ^b
W+L	8.5 ^{bcd}	2.3 ^b	9.8 ^{cd}	5.0 ^b	1.9 ^b	2.2 ^{de}	294 ^d	60.26 ^{bc}	1.83 ^{bc}	53.24 ^a
W+L+F	9.6 ^{ab}	3.8 ^a	12.5 ^{ab}	5.5 ^a	2.4 ^a	3.1 ^b	391 ^{ab}	69.95 ^{ab}	2.42 ^a	56.59 ^a
W+L+G	8.3 ^{cd}	3.1 ^a	11.0 ^{bc}	5.2 ^b	2.3 ^a	2.7 ^c	373 ^{bc}	73.65 ^a	1.86 ^{bc}	55.54 ^a
W+L+G+½F	9.2 ^{abc}	3.6 ^a	11.5 ^{ab}	5.2 ^b	2.5 ^a	3.1 ^b	362 ^c	67.59 ^{ab}	2.08 ^b	56.19 ^a
W+L+G+F	9.7 ^a	3.7 ^a	13.0 ^a	5.7 ^a	2.6 ^a	3.5 ^a	404 ^a	77.33 ^a	2.49 ^a	57.14 ^a
F-test	**	**	**	**	**	**	**	**	**	**
C.V. (%)	7.7	16.8	10.7	2.4	9.1	9.8	5.3	10.6	9.8	11.8

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปู๊ยเคมี G ใส่ปู๊ยพืชสด

ตารางที่ 17 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อความเข้มข้นของธาตุอาหารที่เป็นองค์ประกอบในเมล็ดข้าว

ตำแหน่ง	N	P	K	Ca	Mg	S	Fe	Mn	Cu	Zn
การทดลอง	(g/kg)	(g/kg)	(g/kg)	(g/kg)	(g/kg)	(g/kg)	(mg/kg)	(mg/kg)	(mg/kg)	(mg/kg)
Control	9.7 ^{d1/}	3.4 ^b	2.6 ^a	0.82 ^{ab}	1.74 ^a	3.0 ^b	238 ^{bc}	41.42 ^d	1.97 ^b	20.46 ^a
L	11.2 ^{bc}	3.9 ^{ab}	2.8 ^a	0.92 ^{ab}	1.86 ^a	2.8 ^b	263 ^{ab}	46.71 ^{bcd}	2.32 ^{ab}	20.95 ^a
W	9.6 ^d	3.7 ^b	2.8 ^a	0.79 ^b	1.70 ^a	3.0 ^b	206 ^c	45.14 ^{cd}	2.01 ^b	20.35 ^a
W+L	11.3 ^{bc}	4.0 ^{ab}	2.8 ^a	0.92 ^{ab}	1.91 ^a	2.7 ^b	227 ^{bc}	46.69 ^{bcd}	2.15 ^{ab}	20.79 ^a
W+L+F	12.1 ^{ab}	4.8 ^a	3.2 ^a	0.90 ^{ab}	1.93 ^a	3.2 ^{ab}	296 ^a	55.22 ^{ab}	2.63 ^{ab}	21.19 ^a
W+L+G	10.7 ^c	4.0 ^{ab}	3.1 ^a	0.87 ^{ab}	1.90 ^a	4.0 ^a	262 ^{ab}	53.57 ^{abc}	2.45 ^{ab}	20.91 ^a
W+L+G+½F	11.9 ^{ab}	4.4 ^{ab}	3.1 ^a	0.98 ^{ab}	1.83 ^a	4.0 ^a	307 ^a	55.64 ^{ab}	2.44 ^{ab}	20.91 ^a
W+L+G+F	12.4 ^a	4.8 ^a	3.3 ^a	10.0 ^a	1.85 ^a	4.1 ^a	304 ^a	57.32 ^a	2.71 ^a	21.32 ^a
F-test	**	*	ns	*	ns	**	**	**	*	ns
C.V. (%)	5.9	14.5	14.7	13.2	9.4	17.5	12.2	12.2	17.5	7.6

หมายเหตุ: * มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์
 ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์
 ns ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์
 1/ ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT
 L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน
 F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

3.1.2 ฟอสฟอรัส

การจัดการดินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำแหน่งตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.8 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำแหน่งที่ใส่ปูน (L) ตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดิน (W) และตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.3, 1.8 และ 2.3 กรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 3.8 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด (W+L+G)

ตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) และตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.1, 3.6 และ 3.7 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในเมล็ดข้าวพบว่า ตำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 3.4 กรัมต่อกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.7 กรัมต่อกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในเมล็ดข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ในตำรับที่มีการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$ และ $W+L+G+F$) ความเข้มข้นของฟอสฟอรัสในเมล็ดข้าวมีค่าเฉลี่ยสูงสุดและมีค่าเท่ากันคือ 4.8 กรัมต่อกรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับการตำรับที่มีการใส่ปูนร่วมด้วย (ตารางที่ 17)

3.1.3 โพแทสเซียม

การจัดการดินเปรี้ยวจัด โดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของโพแทสเซียมในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 6.6 กรัมต่อกรัม ต่ำกว่าตำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.7 กรัมต่อกรัม อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของโพแทสเซียมในตอซังเพิ่มขึ้นมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 8.4 - 13.5 กรัมต่อกรัม สูงกว่าตำรับตรวจสอบ (control) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของโพแทสเซียมในตอซังเพิ่มขึ้น โดยพบว่า ตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน และใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 13.0 กรัมต่อกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) และตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 12.5 และ 11.5 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ แต่สูงกว่าตำรับที่ไม่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของโพแทสเซียมในเมล็ดข้าว พบว่าทุกตำรับการทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าตำรับที่ใส่ปูนร่วมด้วยความเข้มข้นของโพแทสเซียมในเมล็ดข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น และตำรับที่ใส่ปูยเคมีร่วมด้วยความเข้มข้นของโพแทสเซียมในเมล็ดข้าวมีแนวโน้มสูงกว่าการทดลองอื่นๆ โดยพบว่าตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 3.3 กรัมต่อกรัม (ตารางที่ 17)

3.1.4 แคลเซียม

การจัดการดินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของแคลเซียมในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำหรับ ตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 4.6 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.7 กรัมต่อกิโลกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยการทำให้ความเข้มข้นของแคลเซียมในตอซังเพิ่มขึ้น โดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 5.0 - 5.7 กรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าสำหรับ ตรวจสอบ (control) และสำหรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์คิดทำให้ความเข้มข้นของแคลเซียมในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 5.7 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิด (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.5 กรัมต่อกิโลกรัม แต่มีค่าสูงกว่าสำหรับที่ไม่มีการใส่ปูยเคมีหรือใส่ปูยเคมีร่วมด้วยในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คิดอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของแคลเซียมในเมล็ดข้าวพบว่า สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.79 กรัมต่อกิโลกรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับการทดลองอื่น ๆ ยกเว้น สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 1.00 กรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 17)

3.1.5 แมกนีเซียม

การจัดการดินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของแมกนีเซียมในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.8 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับ สำหรับตรวจสอบ (control) สำหรับที่ใส่ปูน (L) และสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.9, 2.0 และ 1.9 กรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของแมกนีเซียมในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.6 กรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิด (W+L+F) สำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) และสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.4, 2.3 และ 2.5 กรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของแมกนีเซียมในเมล็ดข้าว พบร่วมกันการทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ แต่พบว่าการใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของแมกนีเซียมในเมล็ดข้าว มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นโดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 1.83 - 1.95 กรัมต่อกรัม เมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับที่ไม่ใส่ปูน (control และ W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากัน 1.74 และ 1.70 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 17)

3.1.6 กำมะถัน

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเกลี่ย และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของกำมะถันในตอชังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.8 กรัมต่อกรัม แต่ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.1 และ 2.2 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเกลี่ยหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของกำมะถันในตอชังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 3.5 กรัมต่อกรัม สูงกว่าตัวรับการทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าความเข้มข้นของกำมะถันในตอชังในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) มีค่าเท่ากันกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่ใส่ปูนและปูยเกลี่ยตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) คือ มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.1 กรัมต่อกรัม สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.7 กรัมต่อกรัม อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของกำมะถันในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 2.7 กรัมต่อกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ตัวรับที่ใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.0, 2.8 และ 3.0 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเกลี่ยและปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+F, W+L+G, W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F และ W+L+G+F) ทำให้ความเข้มข้นของกำมะถันในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 4.1 กรัมต่อกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเกลี่ยในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.2, 4.0 และ 4.0 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 17)

3.1.7 เหล็ก

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของเหล็กในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 252 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำรับตรวจสอบ (control) และสำรับที่มีการใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 266 และ 290 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+F, W+L+G, W+L+G+½F และ W+L+G+F) ทำให้ความเข้มข้นของเหล็กในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 404 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่ใส่ปูนร่วมกับปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 391 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม แต่มีค่าสูงกว่าสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) และสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 373 และ 362 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของเหล็กในเมล็ดข้าวพบว่า สำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 206 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับสำรับตรวจสอบ (control) และสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งค่าเฉลี่ยเท่ากับ 238 และ 227 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของเหล็กในเมล็ดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติเมื่อเทียบกับสำรับตรวจสอบ (control) โดยพบว่า สำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 304 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่ใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน (W+L+F) และสำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 296 และ 307 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 17)

3.1.8 แมงกานีส

การจัดการคินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสด ทำให้ความเข้มข้นของแมงกานีสในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 53.90 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 56.19 มิลลิกรัมต่อตันโลกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของแมงกานีสในตอซังมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้

ความเข้มข้นของแมงกานีสในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนร่วมกับปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 77.33 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 69.95, 73.65 และ 67.59 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของแมงกานีสในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 41.42 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 46.71, 45.14 และ 46.65 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ การใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของแมงกานีสในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าสูงสุดเฉลี่ยเท่ากับ 57.32 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าตัวรับการทดลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ยกเว้นตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 55.22, 53.57 และ 55.64 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 17)

3.1.9 ทองแดง

การจัดการดินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูน การใช้น้ำล้างดิน การใส่ปูยเคมี และปูยพืชสดทำให้ความเข้มข้นของทองแดงในตอซังมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.20 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.24 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของทองแดงในตอซังเพิ่มขึ้น และการใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมด้วยความเข้มข้นของทองแดงในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.49 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.42 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.08 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 16)

สำหรับความเข้มข้นของทองแดงในเมล็ดข้าว พบร่วมตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.97 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.01 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของทองแดงในเมล็ดข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น การใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์และปูยพืชสร้างร่วมด้วยทำให้ความเข้มข้นของทองแดงในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.71 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม สูงกว่าตัวรับตรวจสอบ (control) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 17)

3.1.10 สังกะสี

จากการศึกษาพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 41.41 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) การใส่ปูนทำให้ความเข้มข้นของสังกะสีในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 57.14 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับการทดลองอื่นๆ ที่ใส่ปูนร่วมด้วย (ตารางที่ 16) สำหรับความเข้มข้นของสังกะสีในเมล็ดข้าวทุกตัวรับการทดลองไม่แตกต่างกันทางสถิติ โดยพบว่ามีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 20.35 - 21.91 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 17)

3.2 ปริมาณธาตุอาหารที่ข้าวดูดซึ�บเข้าไปใช้ประโยชน์ (Nutrient uptake)

3.2.1 ในโตรเรน

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึ่งในโตรเรนในตอซัง พบร่วมตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 7.71 กิโลกรัมต่อลiter ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.80 กิโลกรัมต่อลiter การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้การดูดซึ่งในโตรเรนในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 9.67 - 16.05 กิโลกรัมต่อลiter การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้การดูดซึ่งในโตรเรนในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 16.05 กิโลกรัมต่อลiter ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 15.45 กิโลกรัมต่อลiter แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 12.43 กิโลกรัมต่อลiter อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ตารางที่ 18 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อปริมาณการคุณคึ่งชาต้อาหารในตอซังข้าว

ตำแหน่ง	N	P	K	Ca	Mg	S	Fe	Mn	Cu	Zn
การทดลอง	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)
Control	7.80 ^{de1/}	1.74 ^d	6.54 ^e	4.57 ^f	1.86 ^{ef}	1.81 ^d	263 ^d	53.35 ^d	1.23 ^d	41.05 ^c
L	9.87 ^c	2.67 ^d	9.82 ^d	5.96 ^{de}	2.30 ^d	2.40 ^c	340 ^c	69.18 ^c	1.99 ^c	67.37 ^b
W	7.71 ^e	1.75 ^d	7.44 ^e	4.55 ^f	1.78 ^f	2.22 ^{cd}	243 ^d	54.19 ^d	1.16 ^d	40.06 ^c
W+L	9.67 ^c	2.54 ^d	11.01 ^d	5.69 ^e	2.21 ^{de}	2.49 ^c	331 ^c	68.09 ^c	2.07 ^c	60.22 ^b
W+L+F	15.45 ^a	6.14 ^a	20.19 ^a	8.95 ^b	3.95 ^a	4.93 ^a	632 ^a	113.18 ^a	3.91 ^a	93.21 ^a
W+L+G	9.44 ^{cd}	3.82 ^c	13.50 ^c	6.36 ^d	2.83 ^c	3.33 ^b	455 ^b	90.07 ^b	2.27 ^c	67.69 ^b
W+L+G+½F	12.43 ^b	4.84 ^b	15.57 ^b	7.06 ^c	3.39 ^b	4.74 ^a	488 ^b	90.97 ^b	2.80 ^b	75.74 ^b
W+L+G+F	16.05 ^a	6.21 ^a	21.58 ^a	9.44 ^a	4.28 ^a	5.19 ^a	634 ^a	118.21 ^a	4.14 ^a	94.95 ^a
F-test	**	**	**	**	**	**	**	**	**	**
C.V. (%)	10.1	17.3	9.3	4.2	9.2	9.6	7.5	10.9	9.6	15.6

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

ส่วนปริมาณการคุณคึ่งในโตรเจนในเมล็ดข้าวพบว่า ตำแหน่งตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 2.18 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้การคุณคึ่งในโตรเจนในเมล็ดข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น และการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยทำให้การคุณคึ่งในโตรเจนในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยังทางสถิติ โดยพบว่า ตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 5.69 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.48 กิโลกรัมต่อไร่ แต่สูงกว่าตำแหน่งที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+½F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.43 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยังทางสถิติ การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+½F) ไม่ทำให้การคุณคึ่งในโตรเจนในเมล็ดข้าวมีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำแหน่งที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ

4.09 กิโลกรัมต่อไร่ แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.54 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

ตารางที่ 19 ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อปริมาณการดูดซึซ่าธาตุอาหารในเมล็ดข้าว

ตัวรับ	N	P	K	Ca	Mg	S	Fe	Mn	Cu	Zn
การทดลอง	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)
Control	2.18 ^{e1/}	0.77 ^d	0.58 ^c	0.18 ^d	0.39 ^d	0.67 ^c	53 ^{de}	9.29 ^c	0.44 ^c	4.57 ^d
L	3.35 ^d	1.18 ^c	0.82 ^{cd}	0.28 ^c	0.56 ^c	0.84 ^c	79 ^c	14.00 ^d	0.69 ^{bc}	6.28 ^c
W	2.35 ^e	0.83 ^d	0.64 ^{de}	0.18 ^d	0.38 ^d	0.68 ^c	46 ^c	10.09 ^e	0.45 ^c	4.80 ^d
W+L	3.54 ^{cd}	1.25 ^c	0.89 ^c	0.29 ^c	0.60 ^{bc}	0.84 ^c	71 ^{cd}	14.60 ^{cd}	0.67 ^{bc}	6.50 ^b
W+L+F	5.48 ^a	2.17 ^a	1.43 ^a	0.41 ^{ab}	0.87 ^a	1.44 ^b	133 ^a	24.92 ^a	1.19 ^a	9.58 ^a
W+L+G	4.09 ^{bc}	1.35 ^{bc}	1.03 ^{bc}	0.29 ^c	0.63 ^{bc}	1.31 ^b	88 ^c	17.91 ^{bc}	0.82 ^b	6.99 ^c
W+L+G+½F	4.43 ^b	1.64 ^b	1.16 ^b	0.37 ^b	0.68 ^b	1.52 ^b	115 ^b	20.75 ^b	0.91 ^b	7.80 ^b
W+L+G+F	5.69 ^a	2.18 ^a	1.50 ^a	0.46 ^a	0.84 ^a	1.82 ^a	139 ^a	26.22 ^a	1.24 ^a	9.76 ^a
F-test	**	**	**	**	**	**	**	**	**	**
C.V. (%)	10.0	16.2	15.5	14.4	10.7	17.2	13.4	13.5	21.3	7.1

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปูยเคมี G ใส่ปูยพืชสด

เมื่อพิจารณาปริมาณ ในโตรเจนที่ข้าวดูดซึซ่าจากดินทั้งหมด พบร่วมตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 9.98 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 10.05 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยปริมาณการดูดซึซ่าในโตรเจนเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึซ่าในโตรเจนเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 21.74 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 20.93 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 14.28 กิโลกรัมต่อไร่ ต่างกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีใน

อัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 16.86 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยังทางสถิติ แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากันคือ 15.22 กิโลกรัมต่อไร่ (ตารางที่ 20)

ตารางที่ 20 ปริมาณธาตุอาหารที่ข้าวดูดดึงเข้าไปใช้ประโยชน์ (Nutrient uptake)

ตัวรับ	N	P	K	Ca	Mg	S	Fe	Mn	Cu	Zn
การทดลอง	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(kg/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)	(g/rai)
Control	9.98 ^{d1/}	2.51 ^e	7.87 ^e	4.75 ^f	2.25 ^e	2.48 ^e	316.88 ^e	62.64 ^d	1.66 ^d	45.62 ^c
L	13.22 ^c	3.85 ^d	10.65 ^d	6.23 ^e	2.86 ^d	3.25 ^d	418.31 ^d	83.18 ^c	2.68 ^c	73.65 ^b
W	10.05 ^d	2.58 ^e	8.08 ^e	4.73 ^f	2.16 ^e	2.90 ^{de}	289.04 ^e	64.28 ^d	1.61 ^d	44.61 ^c
W+L	13.22 ^c	3.79 ^d	11.90 ^d	5.98 ^e	2.81 ^d	3.33 ^d	402.34 ^d	82.69 ^c	2.74 ^c	66.72 ^b
W+L+F	20.93 ^a	8.30 ^a	21.62 ^a	9.36 ^b	4.82 ^a	6.37 ^b	764.87 ^a	138.10 ^a	5.10 ^a	102.04 ^a
W+L+G	14.28 ^c	5.16 ^c	14.53 ^c	6.65 ^d	3.47 ^c	4.64 ^{cb}	542.76 ^c	107.98 ^b	3.08 ^c	74.68 ^b
W+L+G+ $\frac{1}{2}F$	16.86 ^b	6.48 ^b	16.73 ^b	7.43 ^c	4.07 ^b	6.26 ^b	602.21 ^b	111.72 ^b	3.71 ^b	83.54 ^b
W+L+G+F	21.74 ^a	8.39 ^a	23.08 ^a	9.9 ^a	5.12 ^a	7.01 ^a	773.43 ^a	144.43 ^a	5.38 ^a	104.71 ^a
F-test	**	**	**	**	**	**	**	**	**	**
C.V.(%)	6.6	14.5	8.6	4.0	7.6	9.1	6.3	9.3	8.4	14.5

หมายเหตุ: ** มีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 99 เปอร์เซ็นต์

^{1/} ค่าเฉลี่ยที่กำกับด้วยตัวอักษรที่ต่างกันในคอลัมน์เดียวกันมีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธี DMRT

L ใส่ปูน $\frac{1}{2}$ ของค่าความต้องการปูน W ใช้น้ำล้างดิน
F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

3.2.2 ฟอสฟอรัส

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดดึงฟอสฟอรัสในตอซัง พบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.74 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.67, 1.75 และ 2.54 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ การใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดดึงฟอสฟอรัสในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยังทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 6.21 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่

ปั๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.14 กิโลกรัมต่อไร่ แต่สูงกว่าในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปั๊ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.84 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋น (W+L) มีค่าต่ำกว่าการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปั๊ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ย 3.82 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

สำหรับปริมาณการคุณดึงฟอสฟอรัสในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.77 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.83 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปุ๋นร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงฟอสฟอรัสเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปั๊ยเคมีหรือปั๊ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงฟอสฟอรัสเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปั๊ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 2.18 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.17 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปั๊ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.64 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปั๊ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.35 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณฟอสฟอรัสที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดพบว่า ตัวรับที่มีการใส่ปุ๋นร่วมด้วยปริมาณการคุณดึงฟอสฟอรัสเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และตัวรับที่มีการใส่ปั๊ยเคมีหรือพืชปุ๋ยสดร่วมด้วยปริมาณการคุณดึงฟอสฟอรัสเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปั๊ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 8.39 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 8.30 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปั๊ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปั๊ยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ปริมาณฟอสฟอรัสที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.48 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่ากับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปั๊ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.16 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.3 โพแทสเซียม

จากการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงโพแทสเซียมในตัวรับพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 6.54 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.44 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปุ๋นร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงโพแทสเซียม

เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 21.58 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิด ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 20.19 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน และใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 15.57 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 13.50 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) ทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมในตอซังมีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 9.82 และ 11.01 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.58 กิโลกรัมต่อไร่ การใช้น้ำล้างดิน (W) ทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 1.50 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิด ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.43 กิโลกรัมต่อไร่ ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.03 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณโพแทสเซียมที่ข้าวคูดดึงจากดินทั้งหมดพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 7.87 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 8.08 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าการใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคูดดึงโพแทสเซียมทั้งหมดในดินเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิดร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ

23.08 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 21.63 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าปริมาณการดูดซึ้งโพแทสเซียมทั้งหมดในดินในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 16.73 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 14.53 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ในขณะที่ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ปริมาณการดูดซึ้งโพแทสเซียมทั้งหมดในดินสูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 10.65 และ 11.90 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.4 แคลเซียม

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในตอชังพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 4.55 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.57 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในตอชังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในตอชังเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 9.44 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 8.95 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.06 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.36 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่การดูดซึ้งแคลเซียมในตอชังในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) มีค่าสูงกว่าในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.69 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

สำหรับปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดและเท่ากันกับตัวรับตรวจสอบ (control) คือ 0.18 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 0.46 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการ

ใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.41 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่า ในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในเมล็ดข้าวมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.37 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) แต่มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากันคือ 0.29 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมในเมล็ดข้าวในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณแคลเซียมที่ข้าวดูดซึ้งจากดินทั้งหมดพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 4.73 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ เมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.75 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณแคลเซียมที่ข้าวดูดซึ้งจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแคลเซียมเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 9.90 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับการทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด (W+L+G+ $\frac{1}{2}$ F) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 7.43 กิโลกรัมต่อไร่ ต่ำกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 9.36 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ แต่พบว่าปริมาณแคลเซียมที่ข้าวดูดซึ้งจากดินทั้งหมดสูงกว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.65 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด (W+L+G) ปริมาณแคลเซียมที่ข้าวดูดซึ้งจากดินทั้งหมดสูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน (W+L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.23 และ 5.98 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.5 แมgnีเซียม

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึ้งแมgnีเซียมในตอซังพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.78 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.86 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแมgnีเซียมในตอซังเพิ่มขึ้น และพบว่าการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ้งแมgnีเซียมใน

ต่อซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 4.28 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ย 3.95 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.39 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.83 กิโลกรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่พบว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ปริมาณการคุดดึงแมgnีเซียมในตอซังมีค่าสูงกว่าตัวรับที่มีการใส่ปูน (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.30 และ 2.21 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

สำหรับปริมาณการคุดดึงแมgnีเซียมในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.38 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.39 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุดดึงแมgnีเซียมในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุดดึงแมgnีเซียมในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 0.87 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.68 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.56, 0.60 และ 0.63 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณแมgnีเซียมที่ข้าวคุดดึงจากดินทั้งหมดพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 2.16 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.25 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณแมgnีเซียมที่ข้าวคุดดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณแมgnีเซียมที่ข้าวคุดดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 5.12 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.82 กิโลกรัมต่อไร่ และพบว่าปริมาณ

แมgnีเซียมที่ข้าวคุณดึงจากดินหั้งหมวดในตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมี ในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.07 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.86, 2.81 และ 3.47 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.6 กำมะถัน

จากการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงกำมะถันในตอซังพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.81 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.22 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงกำมะถันในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงกำมะถันในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 5.19 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.33 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.40 และ 2.49 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนปริมาณการคุณดึงกำมะถันในเมล็ดข้าวพบว่า การใส่ปูนไม่ทำให้ปริมาณการคุณดึงกำมะถันในเมล็ดข้าวแตกต่างกันทางสถิติ แต่การใส่ปูนร่วมกับการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดทำให้การคุณดึงกำมะถันในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.67 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.84, 0.68 และ 0.84 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 1.82 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน ($W+L+F$) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยพืชสดร่วมด้วย ($W+L+G$) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.44, 1.31 และ 1.52 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่ง

ทางสถิติ และพบว่าการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชสครั่วมด้วย ($W+L+G$) และการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมี $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ไม่ทำให้ปริมาณกำมะถันที่ดูดซึบในเมล็ดข้าวแตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณกำมะถันที่ข้าวดูดซึบจากดินทั้งหมดพบว่า สำหรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 2.48 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 2.90 กิโลกรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยปริมาณการดูดซึบกำมะถันเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสครั่วมด้วยทำให้ปริมาณกำมะถันที่ข้าวดูดซึบจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า สำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 7.01 กิโลกรัมต่อไร่ สูงกว่าทุกสำหรับการทดลอง และพบว่าปริมาณกำมะถันที่ข้าวดูดซึบจากดินทั้งหมดในสำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.26 กิโลกรัมต่อไร่ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชสครั่วมด้วย ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 6.37 และ 4.64 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ (ตารางที่ 20)

3.2.7 เหล็ก

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึบเหล็กในตอซังพบว่า สำหรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 243 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 263 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึบเหล็กในตอซังเพิ่มขึ้น และการใส่ปุ๋ยเคมีหรือปุ๋ยพืชสครั่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึบเหล็กในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า สำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุด 634 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 632 กรัมต่อไร่ และพบว่าสำหรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ปริมาณการดูดซึบเหล็กในตอซังมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 488 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับสำหรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 455 กรัมต่อไร่ แต่มีค่าสูงกว่าสำหรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงเหล็กในเมล็ดข้าวพบว่า คำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 46 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับคำรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 53 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงเหล็กในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคลมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดึงเหล็กในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า คำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมิตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 139 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมิตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 133 กรัมต่อไร่ และพบว่าคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ปริมาณการคุณดึงเหล็กในเมล็ดข้าวมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 115 กรัมต่อไร่ สูงกว่าคำรับที่ใส่ปูน (L) คำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) และคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 79, 71 และ 88 กรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณเหล็กที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดพบว่า คำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 289.04 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับคำรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 316.88 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณเหล็กที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และการใส่ปูยเคลมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณเหล็กที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า คำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมิตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 773.43 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ เมื่อเปรียบเทียบกับคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมิตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 764.87 กรัมต่อไร่ และพบว่าปริมาณเหล็กที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดในคำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคลมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 602.21 กรัมต่อไร่ สูงกว่าคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 542.76 กรัมต่อไร่ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่ปริมาณเหล็กที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดในคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) สูงกว่าคำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) และคำรับที่มีการใส่ปูน (L) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 402.34 และ 418.31 กรัมต่อไร่ ตามลำดับ อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.8 แมลงนานาส

จากการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงแมลงนานาสในตอซังพบว่า คำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 53.35 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับคำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W)

ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 54.19 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดีงามงานนีสในตอชั่งเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการคุณดีงามงานนีสในตอชั่งเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 118.21 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 113.18 กรัมต่อไร่ และพบว่าการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 90.97 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 90.07 กรัมต่อไร่ แต่มีค่าสูงกว่าตารับที่ใส่ปูน (L) และตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนปริมาณการคุณดีงามงานนีสในเมล็ดข้าวพบว่า ตารับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุด 9.29 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 10.09 กรัมต่อไร่ การจัดการดินโดยการใส่ปูน ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ใส่ปูยเคมีและใส่ปูยพืชสดทำให้การคุณดีงามงานนีสในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ โดยพบว่า ตารับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 26.22 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 24.92 กรัมต่อไร่ แต่สูงกว่าตารับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 20.75 กรัมต่อไร่ ในขณะที่การใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ไม่ทำให้ปริมาณการคุณดีงามงานนีสในเมล็ดข้าวแตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 17.19 กรัมต่อไร่ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณแมงงานนีสที่ข้าวคุณดีงามจากดินทั้งหมดพบว่า ตารับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 64.28 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 62.64 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณแมงงานนีสที่ข้าวคุณดีงามจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีหรือปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณแมงงานนีสที่ข้าวคุณดีงามจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 144.43 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตารับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 138.10 กรัมต่อไร่ และพบว่าปริมาณแมงงานนีสที่ข้าวคุณดีงามจากดินทั้งหมดในตารับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดิน

ร่วมกับปูยพีชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพีชสด ($W+L+G$) แต่มีค่าสูงกว่าตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ตำรับที่ใส่ปูนอย่างเดียว (L) และตำรับที่ไม่ใส่ปูน (control และ W) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.9 ทองแดง

จากการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในตอซังพบว่า ตำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.16 กรัมต่อไร่ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับตำรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.23 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในตอซังเพิ่มขึ้น อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีหรือใส่ปูยเคมีร่วมกับปูยพีชสดทำให้ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพีชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 4.14 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 3.91 กรัมต่อไร่ และพบว่าการดูดซึ่งทองแดงในตอซังในตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพีชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) สูงกว่าตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพีชสด ($W+L+G$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนการวิเคราะห์ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในเมล็ดข้าวพบว่า ตำรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 0.44 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 0.45 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูยเคมีหรือปูยพีชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณการดูดซึ่งทองแดงในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพีชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 1.24 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.19 กรัมต่อไร่ และพบว่าการดูดซึ่งทองแดงในเมล็ดข้าวในตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูยเคมี $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพีชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพีชสด ($W+L+G$) ในขณะที่การดูดซึ่งทองแดงในเมล็ดข้าวในตำรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน และปูยพีชสด ($W+L+G$) สูงกว่าตำรับที่ใส่ปูน (L) ตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณทองแดงที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 1.61 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.66 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้ปริมาณทองแดงที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูย Kemir ใส่ปูย Kemir ร่วมกับปูยพืชสดร่วมด้วยทำให้ปริมาณทองแดงที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 5.38 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 5.10 กรัมต่อไร่ และพบว่าปริมาณทองแดงที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ ในขณะที่ปริมาณทองแดงที่ข้าวคุณดึงจากดินทั้งหมดในตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและปูยพืชสด ($W+L+G$) มีค่าสูงกว่าตัวรับที่ใส่ปูน (L) ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 20)

3.2.10 สังกะสี

จากการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงสังกะสีในตอซังพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 40.06 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 41.05 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้การคุณดึงสังกะสีในตอซังเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมด้วยทำให้การคุณดึงสังกะสีเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 94.95 กรัมต่อไร่ แต่ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 93.21 กรัมต่อไร่ ส่วนตัวรับการทดลองอื่น ๆ ที่ใส่ปูนร่วมด้วย (L , $W+L$, $W+L+G$ และ $W+L+G+\frac{1}{2}F$) การคุณดึงสังกะสีในตอซังไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 18)

ส่วนการวิเคราะห์ปริมาณการคุณดึงสังกะสีในเมล็ดข้าวพบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 4.57 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 4.80 กรัมต่อไร่ การใส่ปูนร่วมด้วยทำให้การคุณดึงสังกะสีในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสด ($W+L+G+F$) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 9.76 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปูย Kemir ตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ซึ่งมีค่าเฉลี่ย

เท่ากับ 9.58 กรัมต่อไร่ และพบว่าการใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+½F) ทำให้การคูดดึงสังกะสีในแมล็ดข้าวสูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G) อย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ (ตารางที่ 19)

เมื่อพิจารณาปริมาณสังกะสีที่ข้าวคูดดึงจากดินทั้งหมดพบว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) มีค่าเฉลี่ยต่ำสุดเท่ากับ 44.61 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับตรวจสอบ (control) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 45.62 กรัมต่อไร่ การใส่ปุ๋นร่วมด้วยทำให้ปริมาณสังกะสีที่ข้าวคูดดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติ และการใส่ปุ๋ยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดินทำให้ปริมาณสังกะสีที่ข้าวคูดดึงจากดินทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยพบว่า ตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) มีค่าเฉลี่ยสูงสุดเท่ากับ 104.71 กรัมต่อไร่ ไม่แตกต่างกันทางสถิติกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ซึ่งมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 102.04 กรัมต่อไร่ ส่วนตัวรับการทดลองอื่น ๆ ที่ใส่ปุ๋นร่วมด้วย (L, W+L, W+L+G และ W+L+G+½F) ปริมาณสังกะสีที่ข้าวคูดดึงจากดินทั้งหมดไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 20)

4. ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ

ผลการศึกษาการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดแบบบูรณาการโดยการใช้น้ำล้างดิน ใส่ปุ๋นใส่ปุ๋ยเคมี และใส่ปุ๋ยพืชสด เมื่อประเมินผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ พบว่า ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) ให้ผลผลิตและมูลค่าผลผลิตสูงสุดเท่ากับ 532 กิโลกรัมต่อไร่ และ 6,384 บาทต่อไร่ ตามลำดับ ให้กำไรสุทธิเท่ากับ 2,624 บาทต่อไร่ ซึ่งต่ำกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) ที่ให้ผลผลิตและมูลค่าผลผลิตเท่ากับ 521 กิโลกรัมต่อไร่ และ 6,252 บาทต่อไร่ ตามลำดับ แต่มีกำไรสุทธิสูงสุดถึง 2,887 บาทต่อไร่ ส่วนตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปุ๋ยเคมี ½ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+½F) ให้ผลผลิตและมูลค่าผลผลิตสูงถึง 433 กิโลกรัมต่อไร่ และ 5,196 บาทต่อไร่ ตามลำดับ แต่ให้กำไรสุทธิเพียง 1,701 บาทต่อไร่ ต่ำกว่าตัวรับที่ไม่ใส่ปุ๋น (control) ซึ่งให้กำไรสุทธิเท่ากับ 1,755 บาทต่อไร่ สูงกว่าตัวรับที่ใส่ปุ๋น (L) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋น (W+L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยพืชสด (W+L+G) ซึ่งให้กำไรสุทธิเท่ากับ 1,503, 1,655, 1,583 และ 1,438 บาทต่อไร่ ตามลำดับ (ตารางที่ 21)

ตารางที่ 21 แสดงผลการประเมินค่าใช้จ่ายและผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ

กิจกรรม	ค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่ (บาท)							
	control	L	W	W+L	W+L+F	W+L+G	W+L+G+½ F	W+L+G+F
1. ค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่ (บาท)	1,365	2,685	1,465	2,785	3,365	3,230	3,495	3,760
การเครื่ยมดิน (บาท)	540	540	540	540	540	810	810	810
การปลูก (บาท)	400	400	400	400	400	400	400	400
การคูแลรักษา (บาท)	100	100	200	200	250	300	300	300
การเก็บเกี่ยว (บาท)	250	250	250	250	250	250	250	250
ค่าวัสดุการเก็บคร (บาท)	75	1,395	75	1,395	1,925	1,470	1,735	2,000
2. มูลค่าผลผลิตต่อไร่ (บาท)	3,120	4,188	3,120	4,368	6,252	4,668	5,196	6,384
ผลผลิตต่อไร่ (กิโลกรัม)	260	349	260	364	521	389	433	532
ราคาข้าวเปลือก	12	12	12	12	12	12	12	12
(บาทต่อ กิโลกรัม)*								
3. กำไรสุทธิต่อไร่ (บาท)	1,755	1,503	1,655	1,583	2,887	1,438	1,701	2,624
4. มูลค่าผลผลิตต่อค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่	2.29	1.56	2.13	1.57	1.86	1.45	1.49	1.70
5. กำไรสุทธิต่อค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่	1.29	0.56	1.13	0.57	0.86	0.45	0.49	0.70
6. กำไรสุทธิต่อมูลค่าผลผลิตต่อไร่	0.56	0.36	0.53	0.36	0.46	0.31	0.33	0.41

ที่มา: * ราคาข้าวเปลือก ณ วันที่ 20 มีนาคม 2552 (กรมการค้าภายใน กระทรวงพาณิชย์, 2552)

หมายเหตุ: L ใส่ปุ๋น ½ ของค่าความต้องการปุ๋น W ใช้น้ำล้างดิน

F ใส่ปุ๋ยเคมี G ใส่ปุ๋ยพืชสด

จากการประเมินมูลค่าผลผลิตต่อค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่พบว่า ทุกตำรับการทดลองมีมูลค่าผลผลิตสูงกว่าค่าใช้จ่ายในการผลิต โดยพบว่า ตำรับตรวจสอบ (control) มีค่าสูงสุดเท่ากับ 2.29 ใกล้เคียงกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 2.13 ส่วนตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด (W+L+G+F) และตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) มีค่าสูงถึง 1.86 และ 1.70 ตามลำดับ ในขณะที่ตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นใส่พืชสด (W+L+G) มีค่าต่ำสุดเพียง 1.45 ใกล้เคียงกับตำรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดิน

ร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 1.49 ต่ำกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 1.56 และ 1.57 ตามลำดับ (ตารางที่ 21)

สำหรับการประเมินกำไรสุทธิต่อค่าใช้จ่ายในการผลิตต่อไร่พบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าสูงสุดเท่ากับ 1.29 ใกล้เคียงกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 1.13 สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ที่มีค่าสูงถึง 0.86 และ 0.70 ตามลำดับ ในขณะที่ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) มีค่าต่ำสุดเพียง 0.45 ใกล้เคียงกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 0.49 ต่ำกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 0.56 และ 0.57 ตามลำดับ (ตารางที่ 21)

เมื่อพิจารณากำไรสุทธิต่อมูลค่าผลผลิตต่อไร่พบว่า ตัวรับตรวจสอบ (control) มีค่าสูงสุดเท่ากับ 0.56 ใกล้เคียงกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดิน (W) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 0.53 สูงกว่าตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+F$) และตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน ($W+L+F$) ที่มีค่าเท่ากับ 0.46 และ 0.41 ตามลำดับ ในขณะที่ตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชสด ($W+L+G$) มีค่าต่ำสุดเพียง 0.31 ใกล้เคียงกับตัวรับที่ใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ($W+L+G+\frac{1}{2}F$) ซึ่งมีค่าเท่ากับ 0.33 ต่ำกว่าตัวรับที่ใส่ปูนเพียงอย่างเดียว (L) และตัวรับที่มีการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ($W+L$) ซึ่งมีค่าเท่ากันคือ 0.36 และ 0.36 ตามลำดับ (ตารางที่ 21)

บทที่ 4

วิจารณ์ผลการศึกษา

1. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเปลี่ยนแปลงทางเคมีของดินเปรียวกับชุดดินมูโนะ

ชุดดินมูโนะเป็นดินที่มีศักยภาพเหมาะสมในการทำนามากกว่าปลูกพืชชนิดอื่นเนื่องจากมีสภาพพื้นที่ระบบน้ำระบายน้ำดี แต่ก็มีข้อจำกัดเนื่องจากปฏิกิริยาดินเป็นกรดจัดถึงกรดรุนแรงมาก จากผลการศึกษาพบว่าปฏิกิริยาดินเป็นกรดจัดมากเมื่อ pH อยู่ในช่วง 3.83 - 3.98 ความเป็นกรดและอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้ค่อนข้างสูง มีค่าอยู่ในช่วง 3.01 - 3.14 และ 1.75 - 1.93 เช่นติโนลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 11) ซึ่งในดินที่มี pH ระหว่าง 3.5 – 5.5 ความเป็นกรดหรือความเข้มข้นของ H^+ ในสารละลายดินไม่มีผลต่อการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของพืชที่ปลูกในดินที่มี pH ต่ำกว่า 5.0 (Samac and Tesfaye, 2003) โดยพบว่าความเข้มข้นวิกฤตของอะลูมิնัมที่เป็นพิษต่อข้าวมีค่าผันแปรอยู่ในช่วง 1.11 - 4.34 เช่นติโนลประจุบวกต่อกิโลกรัม (ปืนกับสาขพันธุ์ข้าว) (Fageria and Carvalho, 1982) ชุดดินมูโนะเป็นดินที่มีปริมาณไนโตรเจนต่ำ มีค่าอยู่ในช่วง 1.93 - 2.03 กรัมต่อกิโลกรัม ในขณะที่มีปริมาณอินทรีย์ต่ำสุดโดยมีค่าอยู่ในช่วง 51.4 - 54.5 กรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) เนื่องจากในสภาพดินนาน้ำขังที่มี pH ต่ำ ไม่เหมาะสมต่อการกรรมการย่อยสลายอินทรีย์ต่ำลง จึงต้องเพิ่มปริมาณไนโตรเจนที่ต้นข้าวคุ้ดดึงไปใช้ส่วนใหญ่จากการลอกตัวของอินทรีย์ต่ำลงในดิน (ทัศนีย์, 2531) ดังนั้นการใส่ปุ๋ยในไนโตรเจนจึงมีความจำเป็นมากสำหรับการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในดินเปรียวกับชุดดินที่มีค่าอยู่ในช่วง 347 - 490 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) ระดับความเป็นพิษของเหล็กไม่ได้มีผลมากจากความเข้มข้นของเหล็กในสารละลายดินเพียงอย่างเดียว (Achim and Thomas, 2000) อาจมีค่าผันแปรขึ้นอยู่กับพันธุ์ข้าว ระยะการเจริญเติบโต และระดับชาติอาหารที่พืชได้รับ ซึ่งจากการทดลองของข้าวไม่แสดงอาการเป็นพิษเนื่องจากเหล็ก สำหรับปริมาณแมลงกานีสที่สกัดได้ในดินค่อนข้างต่ำ โดยมีค่าอยู่ในช่วง 1.89 - 2.07 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) ระดับแมลงกานีสที่พ่อหมายต่อการปลูกข้าวมีค่าเฉลี่ยอยู่

ในช่วง 20 - 25 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (Hsu and Chin, 1975) การที่มีอะลูมินัมและเหล็กละลายออกมากทำให้ความสามารถในการตรึงฟอสฟอรัสสูงกว่าในดินโดยทั่วไป เนื่องจากออกไซด์หรือไฮดรอกไซด์ของธาตุเหล่านี้จะทำปฏิกิริยากับฟอสฟอรัสให้ไปอยู่ในรูปที่ตกลงกันไม่ละลายน้ำ (สมารี, 2536) แต่เนื่องจากพื้นที่ที่ทำการทดลองเป็นพื้นที่ที่ใช้ในการทำนามาก่อนทำให้มีการตักถังของปุ๋ยฟอสฟอรัสที่ใส่ลงไป จึงพบว่าปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประizableได้ค่อนข้างสูงมีค่าอยู่ในช่วง 21.0 - 24.0 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) ดินเบร็ขาวจัดชุดดินญี่โวนะเป็นดินที่มีปริมาณโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ต่ำ โดยพบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 0.056 - 0.062, 1.20 - 1.36 และ 0.20 - 0.22 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 11) ทั้งนี้เนื่องจาก Al^{3+} และ H^+ ได้ที่ K^+ , Ca^{2+} และ Mg^{2+} ในสารประกอบเชิงซ้อนที่แลกเปลี่ยนได้ (exchange complex) ในดิน การสูญเสียธาตุเหล่านี้จากการถูกชะล้างจึงเกิดขึ้นได้ง่าย (มงคล, 2551) นอกจากนี้พบว่าชุดดินญี่โวนะมีจุลธาตุต่ำโดยเฉพาะสังกะสีที่สกัดได้อยู่ในระดับต่ำมากมีค่าอยู่ในช่วง 0.33 - 0.36 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) ซึ่งปริมาณสังกะสีที่สกัดได้ถ้ามีค่าต่ำกว่า 0.8 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ทำให้ข้าวจะจัดการเริญเติบโตและผลผลิตลดลง (Achim and Thomas, 2000) สำหรับทองแดงที่สกัดได้มีค่าอยู่ในช่วง 0.50 - 0.53 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 11) ซึ่งอยู่ในระดับที่เพียงพอต่อการเริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าว (Achim and Thomas, 2000)

การปรับปรุงดินเบร็ขาวจัดโดยการใส่ปูนในอัตรา $\frac{1}{2}$ ของค่าความต้องการปูน หรือใส่ในอัตรา 1,100 กิโลกรัม CaCO_3 ต่อไร่ ทำให้ดินมีค่า pH เพิ่มขึ้นจาก 3.98 เป็น 5.03 และปริมาณแคลเซียมที่แลกเปลี่ยนได้เพิ่มขึ้นจาก 1.19 เป็น 4.56 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม (ตารางที่ 13) เนื่องจากในดินกรดจัดความเข้มข้นของ H^+ ในสารละลายดินจะสัมพันธ์กับไฮドรอยดีไซด์ (hydrolysis) ของ Al^{3+} เมื่อ H^+ ในสารละลายดินถูกสะเทิน (neutralized) ไปเรื่อยๆ จะก่อให้เกิดการตกลงกันของ Al^{3+} เป็น Al(OH)_3 Ca^{2+} จะเข้าไปที่อะลูมินัมและดูดซับที่กolloidal ของดินแทนทำให้ค่า pH ของดินเพิ่มขึ้น (จรรยา, 2530) ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ลดลงจาก 2.97 และ 1.25 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม เป็น 1.18 และ 0.68 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ตามลำดับ (ตารางที่ 13) สอดคล้องกับการศึกษาของ ทิพวรรณ และคณะ (2546) ที่พบว่าการใช้หินปูนบดในอัตรา 2.5 ตันต่อไร่ รวมกับปูนมาრ์ลในอัตรา 1.5 ตันต่อไร่ ในดินเบร็ขาวจัดชุดดินรังสิตกรดจัดทำให้ค่า pH ของดินเพิ่มขึ้นจาก 2.96 เป็น 5.05 และทำให้ปริมาณอะลูมินัมที่สกัดได้ลดลงจาก 11.44 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม เป็น 2.35 เชنتิโมลประจุบวกต่อกิโลกรัม ซึ่งแสดงให้เห็นว่าการเพิ่มขึ้นของค่า pH ของดินทำให้ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ลดลง การใช้น้ำล้างดินเพียงอย่างเดียวไม่สามารถเพิ่มค่า pH และลดความเป็นกรดหรืออะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ในดินได้มากนัก (ตารางที่ 13) ษัยวัฒน์ และคณะ (2541) รายงานว่า

การใช้น้ำจะถังความเป็นกรดและสารพิษภายในดินในระยะแรกอาจไม่เห็นผลทันที ต้องมีการดำเนินการต่อเนื่องและเป็นการปฏิบัติเพื่อหวังผลกระทบยาว การปรับปรุงดินโดยใส่ปูยเคมีร่วมด้วยทำให้ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ได้หลังการหลดลงเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 13) และการใส่ปูยเคมีร่วมกับปูยพืชสดทำให้ปริมาณอินทรีย์ต่ำและชาตุอาหารพืช อาทิ ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม และกำมะถันในดินมีแนวโน้มสูงกว่าการใส่ปูยเคมีอย่างเดียว (ตารางที่ 13) เนื่องจากการใส่ปูยเคมีเป็นการเพิ่มชาตุอาหารในโตรเจน ฟอสฟอรัส และโพแทสเซียมโดยตรงในดิน และชาตุฟอสฟอรัส เป็นชาตุที่ถูกต้อง ได้จ่ายจึงมีการตกค้างสะสมในดินสูงกว่าชาตุอาหารพืชชนิดอื่น ๆ การใส่ปูยพืชสดเป็นการเพิ่มอินทรีย์ต่ำโดยตรงให้กับดินและอินทรีย์ต่ำเป็นแหล่งให้ชาตุอาหารพืชโดยตรงโดยเฉพาะชาตุในโตรเจน ฟอสฟอรัส และกำมะถัน เนื่องจากอินทรีย์ต่ำในดินมีทั้งประจุลบและประจุบวกเป็นจำนวนมากทำให้ดินสามารถเก็บรักษาปูยที่ใส่ลงไปในดินได้นานขึ้น ประจุบวกของอินทรีย์ต่ำจะจับกับ $H_2PO_4^-$ และสามารถปลดปล่อยให้พืชคุดดึงไปใช้ได้ทำให้ฟอสฟอรัสไม่ถูกต้องโดยเหล็กและอะลูминัมซึ่งพืชคุดดึงไปใช้ประโยชน์ได้ยาก ในสภาพดินกรดอนุภาคดินจะดูดซับ H^+ ไว้มาก การสูญเสียชาตุอาหารพืชประจุบวกอย่างชาตุ โพแทสเซียมจากการถูกชะล้างจึงเกิดขึ้นได้ง่าย ประจุลบของอินทรีย์ต่ำจะช่วยดูดยึดชาตุอาหารพืชประจุบวกเหล่านี้ไว้ และพร้อมที่จะปลดปล่อยออกมารีบประโยชน์ต่อพืชในภายหลัง (มงคล, 2551)

2. ผลของการจัดการดินแบบบูรณาการต่อการเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะ

ผลการศึกษาพบว่าการปรับปรุงดินโดยการใส่ปูนร่วมด้วยในอัตรา 1,100 กิโลกรัม $CaCO_3$ ต่อไร่ ทำให้ pH ของดินเพิ่มขึ้น ความเป็นกรดและอะลูминัมที่แยกเปลี่ยนได้ลดลง ความเป็นประโยชน์ของชาตุอาหารในดินมีแนวโน้มสูงขึ้น (ตารางที่ 12 และ ตารางที่ 13) ทำให้ความสูงของต้นข้าวที่อายุ 40 วัน และความสูงก่อนเก็บข้าวเพิ่มขึ้นจาก 14.55 และ 61.10 เซนติเมตร เป็น 15.30 และ 63.10 เซนติเมตร ตามลำดับ น้ำหนักผลผลิตและน้ำหนักสดต่อซังเพิ่มขึ้นจาก 260 และ 1,055 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 349 และ 1,245 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ (ตารางที่ 14) ในขณะที่เบอร์เซ็นต์เมล็ดลีบลดลงจาก 20.61 เปอร์เซ็นต์ เป็น 17.23 เปอร์เซ็นต์ (ตารางที่ 15) สอดคล้องกับการศึกษารามาลิน (2549) ซึ่งพบว่า การใช้ปูนในอัตรา 1.0 - 2.0 ตันต่อไร่ ทำให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้นจาก 372 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 400 - 500 กิโลกรัมต่อไร่ การใช้น้ำด่างดินเพียงอย่างเดียวไม่ทำให้การเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวเพิ่มขึ้น แต่เมื่อดำเนินการควบคู่กับการใส่ปูนทำให้ผลผลิต

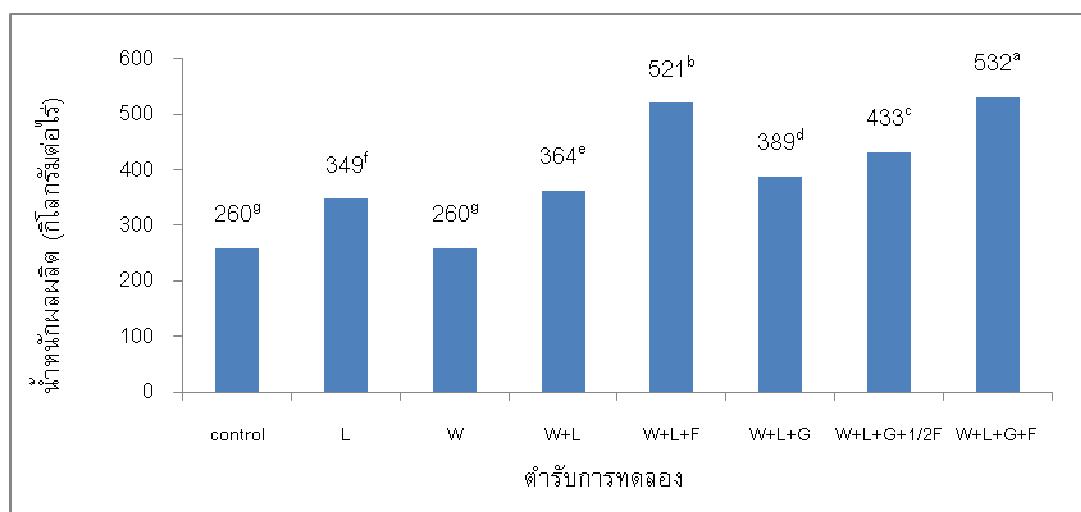
ข้าวเพิ่มชีนเป็น 364 กิโลกรัมต่อไร่ เมื่อเทียบกับการใส่ปูนเพียงอย่างเดียวที่ให้ผลผลิตเพียง 349 กิโลกรัมต่อไร่ (ตารางที่ 14)

การปรับปรุงดินโดยใส่ปูยพืชสอดร่วมด้วย ทำให้ผลผลิตข้าวและน้ำหนักสอดคล้องซึ่งเพิ่มขึ้นเป็น 389 และ 1,300 กิโลกรัมต่อไร่ ตามลำดับ และทำให้เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวมีแนวโน้มลดลง (16.51 เปอร์เซ็นต์) (ตารางที่ 14) สอดคล้องกับการศึกษาของ ดาวาร และคณะ (2549) ซึ่งรายงานว่า การใส่ปูน ½ ของค่าความต้องการปูนร่วมกับปูยพืชสอดทำให้ข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดชุดคินระและเพิ่มขึ้นจาก 219 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 376 กิโลกรัมต่อไร่ และทำให้เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวลดลงจาก 14.6 เปอร์เซ็นต์ เป็น 12.9 เปอร์เซ็นต์ การถ่ายตัวของปูยพืชสอดทำให้เกิดกรดอินทรีย์และสารประกอบอินทรีย์บางชนิดที่เป็นสารคีเลตสามารถทำปฏิกิริยากับอะลูมินัม จึงป้องกันไม่ให้อะลูมินัมทำปฏิกิริยากับฟอสเฟตรูปที่เป็นประizable ในดินได้อีก เป็นการลดการตรึงฟอสฟอรัสในดินนานั้นจึงได้อีกทางหนึ่ง (ยงยุทธ และคณะ, 2551) ดินเปรี้ยวจัดชุดคินมูโนะเป็นดินที่มีความอุดมสมบูรณ์ต่ำ (ตารางที่ 10) การใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดินทำให้ข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน (ตารางที่ 14) สอดคล้องกับการศึกษาของ ดาวาร และคณะ (2541) ที่พบว่า การใส่ปูนในอัตรา 1,100 กิโลกรัม CaCO_3 ต่อไร่ ร่วมกับปูยเคมีในอัตรา 8-8-4 กิโลกรัม $\text{N-P}_2\text{O}_5-\text{K}_2\text{O}$ ต่อไร่ ทำให้ข้าวพันธุ์ กษ.21 ที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดชุดคินมูโนะให้ผลผลิตสูงถึง 427.60 กิโลกรัมต่อไร่ การปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดโดยการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสอดทำให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้น จากการศึกษาพบว่าการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับปูยพืชสอดทำให้ข้าวให้ผลผลิตสูงถึง 532 กิโลกรัมต่อไร่ (ตารางที่ 14) การใส่ปูยพืชสอดร่วมด้วยเป็นการเพิ่มอินทรีย์วัตถุ โดยตรงให้กับดิน ซึ่งทำให้ดินสามารถเก็บรักษาปูยที่ใส่ลงไปในดินได้นานขึ้น (มงคล, 2551) การที่ดินเปรี้ยวจัดชุดคินมูโนะมีไนโตรเจน และโพแทสเซียมต่ำ (ตารางที่ 10) การใส่ปูยเคมีจะเป็นต้องใส่มากกว่าในดินปกติ การปรับปรุงดินโดยการใส่ปูยเคมีร่วมด้วยในอัตรา ½ ของค่าวิเคราะห์ดินแม้จะใส่ปูยพืชสอดร่วมด้วยยังคงทำให้การเจริญเติบโตและการให้ผลผลิตของข้าวต่ำกว่าการใช้ปูยเคมีร่วมด้วยตามค่าวิเคราะห์ดิน (ตารางที่ 14)

3. ความเข้มข้นของชาตุอาหารในผลผลิตข้าวและการดูดดึง (total uptake) ชาตุอาหารของข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดชุดคินมูโนะ

การปรับปรุงดินโดยการใส่ปูนในอัตรา 1,100 กิโลกรัม CaCO_3 ต่อไร่ ทำให้ค่า pH และปริมาณแคลเซียมเพิ่มขึ้น ความเป็นกรดและอะลูมินัมที่แยกเปลี่ยนได้ลดลง (ตารางที่ 13) การ

ลดลงของอะลูมิնัมทำให้ความเป็นประ予以ชน์ของชาตุอาหารในดินนาเพิ่มสูงขึ้น โดยเฉพาะชาตุฟอสฟอรัสที่ถูกตรึงอยู่ในรูป ของอะลูมินัมฟอสเฟตจะถูกปลดปล่อยให้ต้นข้าวคุดดึงไปใช้ประ予以ชน์ได้มากขึ้น (ทัศนีย์, 2534) นอกจากนั้นยังทำให้ข้าวคุดดึงชาตุอื่น ๆ อาทิ ในไตรเจน โพแทสเซียม แคลเซียม แมgnีเซียม กำมะถัน เหล็ก แมงกานีส ทองแดง และสังกะสีไปใช้ประ予以ชน์ได้เพิ่มขึ้น (ตารางที่ 20) และทำให้ความเข้มข้นของชาตุเหล่านี้ในตอซังและในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน (ตารางที่ 16 และ ตารางที่ 17) ส่งผลให้ต้นข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นจาก 260 เป็น 349 กิโลกรัมต่อไร่ (รูปที่ 4) โดยมีปรอร์เซ็นต์เมล็ดลีบลดลงจาก 20.61 เปอร์เซ็นต์ เป็น 17.23 เปอร์เซ็นต์ (ตารางที่ 15) ผลผลิตที่เพิ่มขึ้นถือว่าค่อนข้างต่ำและเปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบก็ยังคงค่อนข้างสูง เนื่องจากปริมาณปูนที่ใส่อาจน้อยเกินไปจึงไม่เพียงพอที่จะยกระดับ pH ของดินให้สูงขึ้นในระดับที่เหมาะสมต่อการปลูกข้าวได้ โดยยกระดับ pH ของดินได้เพียง 5.03 (ตารางที่ 13) ซึ่งค่าที่เหมาะสมต่อการปลูกข้าวอยู่ระหว่าง 5.5 - 6.5 (พจนีย์, 2544) การปรับปรุงดินโดยการใช้น้ำด่างดินควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชส่วนด้วยการทำให้การคุดดึงชาตุฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม แมgnีเซียม กำมะถัน เหล็ก และแมงกานีสจากดินของต้นข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 20) ทำให้ความเข้มข้นของชาตุดังกล่าวในตอซังเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 16) และทำให้ความเข้มข้นของไนโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม กำมะถัน เหล็ก แมงกานีส และทองแดง ในเมล็ดเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 17) ส่งผลให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน (ตารางที่ 14) ในขณะที่เปอร์เซ็นต์เมล็ดลีบของข้าวมีแนวโน้มลดลง (ตารางที่ 15) อินทรีย์วัตถุนอกจากเป็นแหล่งให้ชาตุอาหารพืชโดยตรงแล้วยังเป็นตัวควบคุมสมบัติทางเคมี ทางกายภาพ และทางชีวภาพของดินด้วย



รูปที่ 4 น้ำหนักผลผลิตของข้าวที่ความชื้น 14 เปอร์เซ็นต์

นอกจากนี้กระบวนการย่อยสลายอินทรีย์วัตถุที่เกิดขึ้นในดินจะให้สารอินทรีย์บางชนิดออกมาน เช่นสารฟีโนลิก (phenolic) ซึ่งสามารถคัดซับอะลูมิնัม ไอออนทำให้ความเป็นพิษของอะลูมิնัมในดินลดลง พืชสามารถคัดชาต้อาหารไปใช้ได้มากขึ้น จากการศึกษาพบว่า การใส่ปุ๋ยเคมีและปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยเป็นวิธีที่ดีที่สุดในเบื้องต้นของการปรับปรุงบำรุงดินเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าว เนื่องจากเป็นวิธีที่ทำให้ระดับชาต้อาหารในดินสูงกว่าทุกตัวรับการทดลอง (ตารางที่ 13) ส่งผลให้ข้าวคุดดึงชาต้อาหารจากดินได้ดีที่สุด (ตารางที่ 20) ความเข้มข้นของชาต้อาหารในตอซังและในเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 16 และ ตารางที่ 17) ส่งผลให้ข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตสูงสุดถึง 532 กิโลกรัมต่อไร่ (ตารางที่ 14 และ รูปที่ 4) และเนื่องจากดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะเป็นดินที่มีไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโพแทสเซียมต่ำ (ตารางที่ 11) การใส่ปุ๋ยเคมีจึงเป็นสิ่งจำเป็นและการใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วยทำให้ดินสามารถเก็บรักษาปุ๋ยที่ใส่ลงไว้ในดินได้นานขึ้น (มงคล, 2551)

4. ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ

จากการประเมินผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ พบว่า การปลูกข้าวในดินเปรี้ยวจัดโดยไม่มีการจัดการใด ๆ (control) พบว่า ได้กำไรสุทธิถึง 1,755 บาทต่อไร่ การปรับปรุงดินโดยการใส่ปุ๋น (L) ถึงแม้จะทำให้ผลผลิตของข้าวเพิ่มขึ้นแต่เมื่อค่าใช้จ่ายในการจัดซื้อปุ๋นเพิ่มขึ้น ทำให้กำไรสุทธิที่ได้ลดลงเป็น 1,503 บาทต่อไร่ (ตารางที่ 21) การใช้น้ำล้างดินเพียงอย่างเดียว (W) ไม่ทำให้ผลผลิตที่ได้เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับตัวรับตรวจสอบ (control) แต่ค่าใช้จ่ายในการคุ้รักขายน้ำเพิ่มขึ้นกำไรสุทธิที่ได้จึงลดลงเป็น 1,655 บาทต่อไร่ (ตารางที่ 21) ซึ่งสูงกว่าการปรับปรุงดินโดยการใส่ปุ๋น การปรับปรุงดินโดยการใส่ปุ๋ยพืชสด (W+L+G) ทำให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นน้อยมาก (364 กิโลกรัมต่อไร่) เมื่อเทียบกับตัวรับที่ไม่ใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วย (W+L) (349 กิโลกรัมต่อไร่) ในขณะที่ค่าใช้จ่ายในการไถสับกลบ และค่าเมล็ดพันธุ์เพิ่มขึ้นทำให้ได้กำไรสุทธิเพียง 1,438 บาทต่อไร่ (ตารางที่ 21) อย่างไรก็ตามการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดโดยบูรณาการวิธีการปรับปรุงดินร่วมกันโดยการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปุ๋นและปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดิน (W+L+F) เป็นวิธีที่ให้กำไรสุทธิสูงสุดถึง 2,887 บาทต่อไร่ การใช้ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G+F) ถึงแม้จะให้ผลผลิตที่เพิ่มขึ้น แต่เมื่อเทียบกับผลผลิตที่เพิ่มขึ้น (532 กิโลกรัมต่อไร่) ถือว่าคุ้มค่ากับการลงทุน ส่วนวิธีการลดการใช้ปุ๋ยเคมีเหลือเพียงครึ่งหนึ่งของค่าวิเคราะห์ดินโดยใส่ปุ๋ยพืชสดร่วมด้วย (W+L+G+ ½ F) ถึงแม้ว่าจะให้ผลผลิตเพิ่มขึ้น (433 กิโลกรัมต่อไร่) เมื่อเทียบกับตัวรับตรวจสอบ (260 กิโลกรัมต่อไร่) แต่ค่าใช้จ่ายในการ

โดย สับ กลบ เพิ่มขึ้น การลดปริมาณปุ๋ยเคมีลงเหลือครึ่งหนึ่งของค่าวิเคราะห์ดินช่วยลดค่าใช้จ่ายได้ น้อยมาก เพราะปุ๋ยเคมีมีราคาค่อนข้างสูง ทำให้ค่าใช้จ่ายในการผลิตเพิ่มขึ้น (3,495 บาทต่อไร่) จึง ทำให้ได้กำไรสุทธิเพียง 1,701 บาทต่อไร่ ต่ำกว่าในตัวรับตรวจสอบ การปรับปรุงโดยการใส่ปูน เพียงอย่างเดียว และการใช้น้ำล้างดินควบคู่กับการใส่ปูน ถึงแม้จะทำให้ข้าวให้ผลผลิตเพิ่มขึ้นเป็น 349 และ 364 กิโลกรัมต่อไร่ แต่ค่าใช้จ่ายในการจัดการดินตามวิธีการดังกล่าวก็เพิ่มด้วยเช่นกัน (2,685 และ 2,785 บาทต่อไร่) ทำให้ได้กำไรสุทธิลดลง (1,503 และ 1,583 บาทต่อไร่) ซึ่งแสดงให้เห็นว่า ปุ๋ยเคมียังคงมีความจำเป็นต่อการเพิ่มผลผลิตข้าวที่ปลูกในดินเบรี้ยวจัด

ในส่วนของการประเมินมูลค่าผลผลิตต่อค่าใช้จ่ายในการผลผลิต กำไรสุทธิต่อค่าใช้จ่ายในการผลผลิต และกำไรสุทธิต่อมูลค่าผลผลิต ซึ่งเป็นข้อมูลที่บ่งชี้ถึงประสิทธิภาพต่อ หน่วยของผลตอบแทนในการลงทุน พบว่าตัวรับตรวจสอบมีค่าสูงสุด (2.29, 1.29 และ 0.56 ตามลำดับ) และถึงประสิทธิภาพการลงทุนที่ต่ำแต่ได้กำไรสุทธิหรือมูลค่าผลผลิตต่อหน่วยลงทุนที่สูง อาจเป็นข้อมูลในการพิจารณาถึงกรณีที่เกยตบรรหารขาดการสนับสนุนปัจจัยการผลผลิต เช่น วัสดุ ปูน หรือปุ๋ยต่าง ๆ จากหน่วยงานภาครัฐ หรือเกยตบรรหารมีเงินทุนมากเป็นของตนเองการจัดการดิน โดยมีการใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์ดินร่วมกับการใช้วัสดุปูนและปุ๋ยพืชสดน่าจะเป็นการจัดการที่เหมาะสม เนื่องจากได้กำไรสุทธิสูงและทำให้สมบัติของดินมีความเหมาะสมในการปลูกข้าวอย่าง ต่อเนื่อง ในกรณีที่มีการใส่ปุ๋ยพืชสดและมีผลทำให้ข้าวที่ปลูกในดินเบรี้ยวจัดดินมูนิาะเพิ่มขึ้น แต่มีกำไรสุทธิต่อไร่ต่ำสุดนั้น เกยตบรรหารพิจารณาถึงวิธีการจัดการดินกรดจัดโดยอาจด้วยการใช้ ปุ๋ยพืชสดในบางพื้นที่เพื่อประยัดตันทุนในการผลิต และเมื่อมีการใช้ปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียว ติดต่อกันเป็นเวลาหลายปีซึ่งมีผลทำให้สมบัติของดินบางประการเสื่อมลง จึงควรใช้ปุ๋ยพืชสด ร่วมกับปุ๋ยเคมีเพื่อปรับปรุงสมบัติของดินให้มีความเหมาะสมในการปลูกข้าวต่อไป

บทที่ 5

สรุปผลการศึกษา

จากการศึกษาการจัดการคืนเบร์ยัวจัดเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าวโดยการใช้น้ำล้างคืนไส่ปูน ไส่ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยพืชสดในชุดคินมูโนะ สรุปได้ดังนี้

1. การปรับปรุงคืนเบร์ยัวจัดโดยการใส่ปูน ทำให้ค่า pH ของคืนเพิ่มขึ้น ความเป็นกรดและอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้ลดลง ส่งผลให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้นและมีปรอตีนต่ำลงเล็กน้อย

2. การใช้น้ำล้างคืนเพียงอย่างเดียวไม่สามารถเพิ่ม pH และลดความเป็นกรดและอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้ในคืนได้ แต่เมื่อคำนึงถึงการควบคู่กับการใส่ปูนทำให้ผลผลิตข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น

3. การใช้น้ำล้างคืนควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยพืชสด ต้นข้าวมีการดูดซึบธาตุในโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม และแมgnีเซียมจากคืนเพิ่มขึ้น ความเข้มข้นของฟอสฟอรัส โพแทสเซียม และแมgnีเซียมในตอชั้งเพิ่มขึ้น ทำให้ผลผลิตข้าวมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ขณะที่ปรอตีนต่ำลงเล็กน้อย

4. การใช้น้ำล้างคืนควบคู่กับการใส่ปูนและใส่ปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คินร่วมกับปุ๋ยพืชสด ต้นข้าวมีการดูดซึบธาตุในโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม และแมgnีเซียม จากคืนเพิ่มขึ้น ทำให้ความเข้มข้นของในโตรเจน ฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม กำมะถัน เหล็ก แมgnานิส สังกะสี และทองแดงในตอชั้งและเมล็ดข้าวเพิ่มขึ้น ส่งผลให้ข้าวมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตสูงถึง 532 กิโลกรัมต่อไร่ โดยมีปรอตีนต่ำลงเล็กน้อย จึงน่าจะเป็นวิธีที่ดีที่สุดในการปรับปรุงบำรุงคินเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าว

5. จากการประเมินผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ พบว่า การปลูกข้าวในคืนเบร์ยัวจัดโดยไม่มีการจัดการใด ๆ ได้กำไรสุทธิถึง 1,755 บาทต่อไร่ การปรับปรุงคืนโดยการใส่ปูนถึงแม้จะทำให้ผลผลิตข้าวเพิ่มขึ้นแต่มีค่าใช้จ่ายในการจัดซื้อปูน ทำให้กำไรสุทธิลดลง (1,503 บาทต่อไร่) การใช้น้ำล้างคืนเพียงอย่างเดียวมีกำไรสุทธิเพียง 1,655 บาทต่อไร่ เนื่องจากค่าใช้จ่ายในการดูรักษาเพิ่มขึ้น การปรับปรุงคืนโดยการใส่ปุ๋ยพืชสดทำให้มีค่าใช้จ่ายในการไถ สับ กลบ และค่าเมล็ดพันธุ์เพิ่มขึ้น จึงได้กำไรสุทธิเพียง 1,438 บาทต่อไร่ การบูรณาการวิธีการปรับปรุงคินร่วมกับโดยการใช้น้ำล้างคืนควบคู่กับการใส่ปูนและปุ๋ยเคมีตามค่าวิเคราะห์คิน เป็นวิธีที่ให้กำไรสุทธิสูงสุดถึง 2,887 บาทต่อไร่ จึงน่าจะเป็นวิธีที่ดีที่สุดในการปรับปรุงคืนโดยการให้ผลตอบแทนทางเศรษฐกิจ

เอกสารอ้างอิง

กรมการค้าภายใน. 2552. ราคาข้าวเปลือก ณ วันที่ 20 มีนาคม 2552. กรมการค้าภายใน กระทรวง พาณิชย์. (ออนไลน์). ที่มา: <http://www.ditt.go.th/> (วันที่สืบค้น 2 มีนาคม 2552).

กรมการข้าว. 2553. ลักษณะประจำพันธุ์ของข้าว. สำนักพัฒนาผลิตภัณฑ์ข้าว กรมการข้าว กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. (ออนไลน์). ที่มา: <http://www.riceproduct.org/> (วันที่สืบค้น 25 เมษายน 2553).

กรมพัฒนาฯที่ดิน. 2523. คู่มือการจำแนกความเหมาะสมของที่ดินสำหรับพืชเศรษฐกิจ. เอกสาร วิชาการเล่มที่ 28. กรุงเทพฯ: กองสำรวจดิน กรมพัฒนาฯที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

กรมพัฒนาฯที่ดิน. 2547ก. คู่มือการวิเคราะห์ตัวอย่างดิน นำ พืช วัสดุปรับปรุงดิน และการวิเคราะห์ เพื่อตรวจรับรองมาตรฐานสินค้า เล่มที่ ๑ กรุงเทพฯ: สำนักวิทยาศาสตร์เพื่อการพัฒนา ที่ดิน กรมพัฒนาฯที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

กรมพัฒนาฯที่ดิน. 2547ข. คู่มือการวิเคราะห์ตัวอย่างดิน นำ พืช วัสดุปรับปรุงดิน และการวิเคราะห์ เพื่อตรวจรับรองมาตรฐานสินค้า เล่มที่ 2. กรุงเทพฯ: สำนักวิทยาศาสตร์เพื่อการพัฒนา ที่ดิน กรมพัฒนาฯที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

กรมพัฒนาฯที่ดิน. 2548. รายงานการจัดการทรัพยากรดินเพื่อการปลูกพืชเศรษฐกิจหลักตามกลุ่ม ชุดดิน เล่มที่ ๑ ดินบนพื้นที่ราบต่ำ. กรุงเทพฯ: กรมพัฒนาฯที่ดิน กระทรวงเกษตรและ สหกรณ์.

กรมพัฒนาฯที่ดิน. 2549. ดินมีปัญหาของประเทศไทย เอกสารทางวิชาการเผยแพร่. กรุงเทพฯ: สำนัก สำรวจดินและวางแผนการใช้ที่ดิน กรมพัฒนาฯที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

คณาจารย์ภาควิชาปฐพิทยา. 2548. ปฐพิทยาเบื้องต้น. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัย เกษตรศาสตร์.

จุ่มพล ยุวะนิยม. 253 [การศึกษาอิทธิพลของการใช้ปูนร่วมกับปูยฟอสเฟตอย่างมีประสิทธิภาพเพื่อปรับปรุงผลผลิตข้าวในดินเปรี้ยวจัด. วิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตร์ดุษฎีบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.]

จังรักษ์ จันเจริญสุข. 2530. เคมีของดิน. กรุงเทพฯ: ภาควิชาปัจจัยวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

จำเป็น อ่อนทอง. 2550. การวิเคราะห์ดินและพืช. สงขลา: ภาควิชาชลนิศาศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.

ชาลี นานุเคราะห์. 2526. การจำแนกดินระบบอนุกรมวิธานของประเทศไทย. ใน รายงานประจำปี 2526. หน้า 82-202 . กรุงเทพฯ: กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

ชัยวัฒน์ สิทธิบุศย์, ปัญญา เอี่ยมอ่อน, อำนาจ บุญสม และอดิสร มะสาแม. 2530. ศึกษาการใช้หินปูนผุนในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะเพื่อปลูกข้าว. ใน รายงานผลการค้นคว้าวิจัยปี 2530 หน้า 34-42. นราธิวาส: โครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองอันเนื่องมาจากพระราชดำริ.

ชัยวัฒน์ สิทธิบุศย์, พิสุทธิ์ วิจารสรณ์, ปัญญา เอี่ยมอ่อน, พนิษ มณฑิริณุ, อกิชาต งสกุล และถาวร มีชัย. 254 [ศึกษาการเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดของดินกรดกำมะถัน ตอนที่ 2. ใน ผลการวิจัย/ทดสอบ การพัฒนาพื้นที่พรุจังหวัดนราธิวาส. หน้า 2-24. นราธิวาส: โครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองอันเนื่องมาจากพระราชดำริ.]

ถาวร มีชัย, ปัญญา เอี่ยมอ่อน และอวยพร สุวรรณรัตน์. 254 [การศึกษาการใช้หินฟอสเฟตในการปรับปรุงดินเปรี้ยวจัดชุดดินมูโนะเพื่อการปลูกข้าว. ใน ผลการวิจัย/ทดสอบ การพัฒนาพื้นที่พรุจังหวัดนราธิวาส. หน้า 56-69. นราธิวาส: โครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองอันเนื่องมาจากพระราชดำริ.]

ถาวร มีชัย. 2549. การจัดการดินเปรี้ยวจัดเพื่อปลูกข้าวโดยใช้วัสดุปูน ปูยเคมี และปูยอินทรีย์. วิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.

ทัศนีย์ อัตตะนันท์ 253 □ คินที่ใช้ปลูกข้าว. กรุงเทพฯ: ภาควิชาปัจจุบีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

ทัศนีย์ อัตตะนันท์ 2534. คินที่ใช้ปลูกข้าว. กรุงเทพฯ: ภาควิชาปัจจุบีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

ทัศนีย์ อัตตะนันท์ และประทีป วีระพัฒนนิรันดร์. 2552. คู่มือสำหรับเกษตรกรยุคใหม่ ธรรมชาติของคินและปุ๋ย. กรุงเทพฯ: โครงการความร่วมมือผลิตภัณฑ์นึ่งคินเกษตรไทย.

ทัศนีย์ อัตตะนันท์, พจนีย์ มองเจริญ, พิสุทธิ์ วิจารสารน์, และไพบูลย์ ประพุติธรรม. 2539. รายงานการวิจัย เรื่อง ศักยภาพการให้ผลผลิตเพิ่มของคินกรดจัดและคินพิทในประเทศไทย. กรุงเทพฯ: ภาควิชาปัจจุบีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

ทิพวรรณ อิทธิโสตถิ, นิตยาพร ตันมณี, สุวรรณี ภูธรราช, บรรจิดลักษณ์ จินตฤทธิ์ และศวรรณา ลชิตาวงศ์. 2546. การเปลี่ยนแปลงทางเคมีของคินและน้ำหลังการปรับปรุงคินเปรี้ยวจัดในแปลงทฤษฎีใหม่ มนติชัยพัฒนา อำเภอป้านนา จังหวัดครนายก. กรุงเทพฯ: สำนักวิทยาศาสตร์เพื่อการพัฒนาที่ดิน กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

นงราณ มนิวรรณ และจุมพล ยุวนิยม. 2545. การศึกษาวิธีวิเคราะห์การจัดการคินเปรี้ยวจัดสามชั้น ความเหมาะสมเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าวในพื้นที่ดินเปรี้ยวจัดภาคกลาง. กรุงเทพฯ: กลุ่มปรับปรุงคินเปรี้ยวและคินอ่อนทรี กองอนุรักษ์ดินและน้ำ กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

นงราณ มนิวรรณ และน้ำรัฐพล สุขกันตະ. 2548. ผลของปุ๋ยอินทรีและปุ๋ยเคมีในการจัดการคินเปรี้ยวจัดกลุ่มชุดดินที่ □ ชุดดินองครักษ์ สำหรับการปลูกข้าวพันธุ์ปทุมธานี □ กรุงเทพฯ: สำนักวิจัยและพัฒนาการจัดการคิน กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

นพรัตน์ ม่วงประเสริฐ, องอาจ ชีระ โสภณ, วิวัฒน์ สิงคพระดิษฐ์, ลัดดาวรรณ กรรมนุช และ จินตนา หัสสาอุกุล. 2547. คำแนะนำการใช้ปุ๋ยในนาข้าวตามค่าวิเคราะห์ดิน. กรุงเทพฯ: สถาบันวิจัยข้าว กรมวิชาการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

ประชา นากะประเวศ. 2537. ปุ่ยพีชสด. เอกสารวิชาการปุ่ยชีวภาพและพืชบำรุงดิน กลุ่มดินและพืชปุ่ยไร์นา. กรุงเทพฯ: สถาบันการพัฒนาและส่งเสริมการผลิต กรมส่งเสริมการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

ประชา นากะประเวศ, ปรัชญา ขัญญาดี และพิรชณา วาสนานุกูล. 2540. ปุ่ยพีชสด. ใน คู่มือเจ้าหน้าที่ของรัฐ เรื่อง การปรับปรุงดินด้วยอินทรีย์วัตถุ. หน้า ๒๗-๔๔. กรุงเทพฯ: กลุ่มอินทรีย์วัตถุและวัสดุเหลือใช้ กองอนุรักษ์ดินและน้ำ กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

พจนนัย มองยเริญ. 2544. เอกสารวิชาการ การใช้ข้อมูลผลวิเคราะห์ดินเพื่อปรับปรุงดินและการใช้ปุ่ย. กรุงเทพฯ: กองวิเคราะห์ดิน กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

พิสุทธิ์ วิจารสรณ์, ชัยวัฒน์ สิทธิบุศย์, อภิชาต จงสกุล, ดาวร มีชัย, สายหยุด ภักดีสุวรรณ, เจริญ ศิริอุดมกาส, สมจิต อินทร์มนี, สามารถ เดียวพิพัฒ์สุคนธ์, นวลศรี กาญจนกุล สุพร บุญประดับ, และพจนนัย มองยเริญ. 2536. คู่มือการปรับปรุงดินเบรี้ยวจัดเพื่อการเกษตร. นราธิวาส: โครงการศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองอันเนื่องมาจากพระราชดำริ.

มงคล ตีะอุ่น. 255 ลดการใช้ปุ่ยเคมีด้วยปุ่ยอินทรีย์: เพื่อใช้พื้นดินให้ผลผลิตอย่างยั่งยืน. การประชุมสัมมนา “ทางรอดเกษตรกร ไทยสู่ทางเลือกการผลิตและใช้ปุ่ยอินทรีย์เพื่อลดการใช้ปุ่ยเคมี”. วันที่ ๘ พฤษภาคม 255 ณ โรงแรมมิราเคิล แกรนด์ คอนเวนชั่น กรุงเทพฯ.

เมธิน ศิริวงศ์ และสุรชัย สุวรรณชาติ. 2548. ผลของปุ่ยอินทรีย์และปุ่ยเคมีในการจัดการดินเบรี้ยวจัดกลุ่มชุดดินที่ ๑๖ ชุดดินรังสิต สำหรับการปลูกข้าวพันธุ์ปทุมธานี. กรุงเทพฯ: สำนักวิจัยและพัฒนาการจัดการดิน กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

ยงยุทธ โอสถสกุล, อรรถดิษฐ์ วงศ์มณีโรจน์ และชาลิต ยงประภูร. 255 ปุ่ยเพื่อการเกษตรยั่งยืน. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์

โยธิน คงบุญ. 2542. ดินภาคตะวันออกเฉียงเหนือ. กรุงเทพฯ: สถาบันวิจัยข้าว กรมวิชาการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

รสมາລິນ ປະ ຮະນອງ. 2549. ກາຮພັດນາພື້ນທີ່ດິນເປົ້າຍໍາຈັດແບນບູຮານາກາຮເພື່ອກາຮເກຍຕຣໃນພື້ນທີ່ດຳບລແຫລມ ຄໍາເກອຫ້ວ່າໄທ ຈັງຫວັດນຄຣີ່ຈຣມຣາຊ. ກາຮເສນອພລງານທາງວິຊາກາຮກມພັດນາທີ່ດິນປະຈຳປີ 2549. ປະ ໂຮງແຮນທິນສາຍນໍາໄສ ຄໍາເກອແກລັງ ຈັງຫວັດຮະຍອງ. 7-9 ກຣກຖາຄມ 2549. ຜໍາ້າ 2/3-III.

ຮສມາລິນ ປະ ຮະນອງ ແລະ ສັກດາ ວັກຈະນະ. 2548. ພລຂອງປູ້ຢືນທີ່ແລະປູ້ເຄມີໃນກາຮຈັດກາຮດິນເປົ້າຍໍາຈັດລຸ່ມຊຸດດິນທີ່ 2 ຊຸດດິນອຸ່ຽນຍາ ສຳຫວັບກາຮປຸລູກໜ້າວພັນຫຼຸ່ມປຸນຈານີ ຖກຣູງເທິພາ: ສຳນັກວິຈັຍ ແລະ ພັດນາກາຮຈັດກາຮດິນ ກຮມພັດນາທີ່ດິນ ກຣທວງເກຍຕຣແລະສທກຣນີ.

ງຸ່າມີຫາຕີ ຄຣີ່ຈ່ວຍໝູ. 2550. ສ້ານຂໍ້ມູນດິນກາກໄຕເພື່ອກາຮພັດນາທີ່ດິນ. ກຣູງເທິພາ: ກຮມພັດນາທີ່ດິນ ກຣທວງເກຍຕຣແລະສທກຣນີ.

ງຸ່າມີຫາຕີ ຄຣີ່ຈ່ວຍໝູ, ພຶສຸທີ່ ວິຈາරສຣນີ, ບຸລຸມຸນະ ເຜົ່າຄຣີ່ທອງຄຳ ແລະ ພຣົງກໍ ຕຣີ່ສຸວຣຣານ. 2533. ກາຮກໍາຫັນດ ດັກຍ໘ນະແລະ ວິນິຈັຍຄວາມໜ່າຍສາມາດສົມຂອງດິນໃນກາກໄຕແລະ ພື້ນທີ່ໜ້າຢັ້ງທະເລກາຄຕະວັນອອກ. ເອກສາຣວິຊາກາຮຈົບນັບທີ່ 290. ກຣູງເທິພາ: ກອງດໍາຮວງແລະ ຈຳແນກດິນ ກຮມພັດນາທີ່ດິນ ກຣທວງເກຍຕຣແລະສທກຣນີ.

ສາຍໃຈ ກີ່ມສຈວນ. 2549. ກາຮເພີ່ມຄວາມເປັນປະໂຍ່ນຂອງອິນທີ່ຟອສົກຮັສແລະ ກາຮດູດໃໝ່ ພົກສົກຮັສຂອງໜ້າໂດຍໃໝ່ຈຸລິນທີ່ຈາກດິນກຣດັ່ງ. ວິທຍານິພນີ້ ວິທຍາສາສຕຣມທາບ້ານທີ່ຕ ມາວິທຍາລັບສົງລານຄຣິນທີ່.

ສຮສີທີ່ ວິທຍານ. 2511. ເຄມີແລະ ຄວາມອຸດົມສມນູຮນີ້ຂອງດິນນາ. ກຣູງເທິພາ: ກາຄວິ່າປະປູ້ປົງປົງວິທຍາ ຄະເກຍຕຣ ມາວິທຍາລັບເກຍຕຣສາສຕຣ.

ສຮສີທີ່ ວິທຍານ. 2520. ດິນກຣດັ່ງຂອງປະເທດໄກຍ. ກຣູງເທິພາ: ໂຄງກາຮວິຈັຍດິນແລະປູ້ຢ ກາຄວິ່າປະປູ້ປົງປົງວິທຍາ ຄະເກຍຕຣ ມາວິທຍາລັບເກຍຕຣສາສຕຣ.

ສຸມາລີ ສຸກທີ່ປະຕິມີ້. 2536. ຄວາມອຸດົມສມນູຮນີ້ຂອງດິນ. ສົງຫລາ: ກາຄວິ່າສະຮົມສາສຕຣ ຄະ ທຣັພຍາກຮຣມ໌ຈາຕີ ມາວິທຍາລັບສົງລານຄຣິນທີ່.

สุรชัย หมื่นสังข์. 2534. ปฏิกริยาสัมพันธ์ระหว่างปูนมาร์ลและหินฟอสเฟตต่อปริมาณธาตุอาหารที่สกัดได้ การเจริญเติบโตและผลิตข้าวที่ปลูกในดินเปรี้ยวจัดสามชั้นความเหมาะสม. วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตร์คุณวีบัณฑิต มหาวิทยาลัย เกษตรศาสตร์.

ไสวณ จันทร์เจริญสุข, บรรจิดลักษณ์ จินตฤทธิ์, จุมพล ยุวะนิยม และเจริญ เจริญจำรัสชีพ. 2543. รายงานผลการวิจัย เรื่อง ประสิทธิภาพของปูนฟอสเฟตร่วมกับปูนมาร์ลต่อดินชุดรังสิตและรังสิตกรดจัดในระบบการปลูกข้าว-ถั่วพู่ม. กรุงเทพฯ: กองอนุรักษ์ดินและน้ำ กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

สำนักงานคณะกรรมการพิเศษเพื่อประสานงานโครงการอันเนื่องมาจากพระราชดำริ. 2540. รายงานผลการศึกษาโครงการแก้ลังดิน. นราธิวาส: ศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองอันเนื่องมาจากพระราชดำริ.

สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร. 255 สถานการณ์ข้าวปี 255 สำนักนโยบายและแผนพัฒนาการเกษตร สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. (ออนไลน์). ที่มา: <http://www.oac.th> (วันที่สืบค้น 29 ตุลาคม 2552).

สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร. 2552. สถานการณ์ข้าวปี 2552. สำนักนโยบายและแผนพัฒนาการเกษตร สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. (ออนไลน์). ที่มา: <http://www.oac.th> (วันที่สืบค้น 25 เมษายน 2553).

Achim, D. and F. Thomas. (2000) Rice: Nutrient Disorders & Nutrient Management. International Rice Research Institute and Potash & Phosphorus Institute/Potash & Phosphorus Institute of Canada.

Attanandana, T. 97 Amelioration of Acid Sulphate Soil. M.S. Thesis. The College of Agriculture University of Philippines, Los Banos, Laguna, Philippines.

Attanandana, T. 982. Fertilizer Problem of Acid Sulphate Soils of Thailand. Ph.D. Thesis. Kyoto University. Kyoto Japan.

- Attanandana, T. and S. Vacharotayan. 1981. Chemical characteristics and fertility status of acid sulphate soils of Thailand. In Proc. Int. Symp. on Acid Sulphate Soils, Bangkok, Thailand, Jan. 18-24, 1981, pp. 37-56.
- Benckiser, G., J.C.G. Ottow, S. Santiago and I.L. Watanabe. 1982. Physiochemical characterization of iron-toxic soils in some Asian countries. IRRI Res. Paper series No. 85. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philippines.
- Bouldin, D.R. 1987. Effect of green manure on soil organic matter content and nitrogen availability. In Proceeding of a symposium on sustainable agriculture. The rule of green manure crop rice farming system. pp. 51-64. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Philippines.
- Brinkman, R. and L.J. Pons. 1973. Recognition and prediction of acid sulfate soil conditions. In Acid Sulfate Soils. Proc. Int. Symp. ILRI. 18, Vol.I. pp. 169-203. Wageningen, Netherlands.
- Broomfield, S.M. and E.G. Williams. 1963. An estimation of the biological reduction method for estimating active iron in soils. J. Soil Sci. 14 : 346-359.
- Cate, R.B. and A.P. Sukhai. 1964. A Study of aluminum in rice soils. Soil Sci. 98: 85-93.
- Delhaize, E., P.R. Ryan and P.J. Randall. 1993. Aluminum tolerance in wheat (*Triticum aestivum* L.) II. Aluminum-stimulated excretion of malic acid from root apices. Plant Physiol. 103: 695-702.
- Fageria, N.K. 1985. Influence of Aluminum in nutrient solutions on chemical-composition in 2 rice cultivars at different growth-stages. Plant and Soil 85: 423-429.

- Fageria, N.K. and J.R.P. Carvalho. 1982. Influence of aluminum in nutrient solution on chemical composition in upland rice cultivars. Plant and Soil 69: 3-44.
- Foy, C.D. 1988. Plant adaptation to acid, aluminum-toxicity soils. Communications in Soil Science and Plant Analysis 19: 959-987.
- Gargova, S. and M. Sariyska. 2003. Effects of culture condition on the biosynthesis of *Aspergillus niger* phytase and acid phosphatase. Enzyme Microp. Technol. 32 : 23-235.
- Hoyt, P.B. and M. Nyborg. 1971. Toxic metals in acid. I. Estimation of plant-available aluminum. Soil Sci. Soc. Amer. Proc. 35: 236-240.
- Hsu, S.C. and T.F. Chin. 1975. Effects of some minor elements on the nursery bed of rice plants. II Effects of minor elements on rice seedlings. J. Agr. Res. 7: 1-6.
- International Rice Research Institute. 1964. Annual Report 1964. Int. Rice. Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philippines.
- International Rice Research Institute. 1981. Annual Report 1981. Int. Rice. Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philippines.
- Ishikawa, S., T. Wagatsuma, R. Sasaki and P. Ofei-Manu. 2000. Comparision of the amount of citric and malic acids in Al media of seven plant species and two cultivars each in five plant species. Soil Sci. and Plant Nutr. 46: 75-758.
- Jan, F. and S. Pettersson. 1995. Aluminum sentivity of 2 upland rice cultivars at various levels of nutrient supply. J. Plant Nutr. 18: 323-335.

- Jan, F., K. Yamashita, H. Matsumoto and M. Maeda. 200□ Protein and peroxidase changes in various root-cell fractions of two upland rice cultivars differing in Al tolerance. Environmental and Experimental Botany 46: □4 -□46.
- Jo, J., Y.S. Jang, K.Y. Kim, M.H. Kim, I.J. Kim and W.I. Chung. □997. Isolation of *ALU1-P* gene encoding a protein with aluminum tolerance activity from *Arthrobacter viscosus*. Biochem. Biophys. Res. Commun. 239: 835-839.
- Kawaguchi, K. and K. Kyuma. □979. Low Land Rice Soils in Thailand Report on Research in Southeast Asia. Natural Science. Series N-4. The Center for Southeast Asian Studies, Kyoto University, Kyoto, Japan.
- Kevie, W. and B. Yenmanas. □972. Detailed reconnaissance soil survey of southern Central Plain Area. In Influences of Phosphate and Potassium Fertilizers on the Growth and Yield of Rice in the Bangkok Plain. pp. □2. S. Sassanarakkit (ed.). M.S. thesis. Kasetsart University, Bangkok.
- Kochian, L.V., O.A. Hoekenga and M.A. Pineros. 2004. Mechanism of aluminum tolerance and phosphorous efficiency. Annual Review of Plant Biology 55: 459-493.
- Kochian, L.V., M.A. Pineros and O.A. Hoekenga. 2005. The physiology, genetics and molecular biology of plant aluminum resistance and toxicity. Plant and soil 274: □75-□95.
- Ma, J.F. and S. Hiradate. 2000. Form of aluminum for uptake and translocation in buckwheat (*Fagopyrum esculentum* Moench). Planta 2□□:355-360.
- Ma, J.F., P.R. Ryan and E. Delhaize. 200□ Aluminum tolerance in plants and the complexing role of organic acids. Trends in Plant Science 6: 273-278.

Magboul, A.A. and L.H. McSweeney. 1998. Purification and characterization of an acid phosphatase from *Lactobacillus plantarum* DPC2739. Food Chem. 65: 15-22.

Marschner, H. 1994. Mechanisms of adaptation of plants to acid soils, In: Wright, R.J., V.C. Baligar and R.P. Murrmann (Eds.), Plant-Soil Interactions at Low pH. Kluwer Academic Publishers, Netherland. pp. 683-702.

McCart, G.D. and E.J. Kamprath. 1965. Supplying Ca and Mg for cotton on sandy, low cation exchange capacity soil. Agron. J. 57: 404-406.

Motomura, S. 1962. Effect of organic matters on the formation of ferrous iron in soils. Soil Sci. and Plant Nutr. 8: 20-28.

Osborne, J.F. 1985. End of assignment report on technical assistance to the acid sulphate soils improvement project. Vol. I. Department of Land Development, Ministry of Agriculture and Cooperative, Thailand.

Ottow, J.C.G., G. Benckiser and I. Watanabe. 1984. Iron toxicity of rice as a multiple nutritional soil stress, In Proc. Int. Symp. On Distribution Characterization and Utilization of Problem Soils, pp. 167-179. Trop. Agric. Res. Center, Japan.

Patrick, W.H., Jr. and F.T. Turner. 1968. Effect of redox potential on manganese transformation in waterlogged soil. Nature 220: 476-478.

Ponnamperuma, F.N. 1972. The chemistry of submerged soils. Adv. Agron. 24: 29-96.

Ponnamperuma, F.N. 1978. Electrochemical changes in submerged soils and the growth of rice. In Soils and Rice, pp. 42-44. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Philippines.

Ponnamperuma, F.N. 1981 Some aspects of physical chemistry of paddy soils. In Proc. of Symp. On Paddy Soil Institute of Soil Science, Acadamis Sinica.

Ponnamperuma, F.N., E.M. Tanco and T.A. Loy. 1967. Redox equilibria in flooded soil. I. The iron hydroxides systems. *Soil Sci.* 103: 374-382.

Pons, L.J. and W. van der Kevie. 1969. Acid sulfate soils in Thailand; studies on the morphology, genesis, and agricultural potential of soils with cat-clay, *Soil Survey Reports No. 8* - 1969, Department of Land Development, Bangkok, Thailand.

Samac, D.A. and M. Tesfaye. 2003. Plant improvement for tolerance to aluminum in acid soils: a review. *Plant Cell Tissue and Organ Culture* 75: 189-207.

Sivaguru, M. and K. Palival. 1993. Differential aluminum tolerance in some tropical rice cultivars. II Mechanism of aluminum tolerance. *J. Plant Nutr.* 16: 171-1732.

Tadano, T. 1975. Devices of rice roots to tolerate high iron concentration in growth media. *JARAQ* 9: 36-39.

Tadano, T. and S. Yoshida. 1978. Chemical changes in submerged soils and their effect on rice growth. In *Soil and Rice*, pp. 399-420. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philippines.

Tanaka, A. And S. A. Navasero., 1966. Aluminum toxicity of the rice plant under water culture conditions. *Soil Sci. and Plant. Nutr.* 12: 9-14.

Tanaka, A. and S. Yoshida. 1970. Nutritional Disorders of Rice Plant in Asia. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philippines.

Thawornweng, N. and A. van Diest. 1974. Influence of high acidity and aluminum on the growth of lowland rice. Plant and Soil 42: 4-59.

van Breemen. 1982. Genesis, morphology and classification of acid sulfate soils in coastal plains. Soil Sci. Soc. Amer. Spec. Publ. No. 10, 95-108.

van Breemen and L.J. Pons. 1978. Acid sulfate soils and rice. In Soils and Rice, pp.739-762. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Philippines.

van Breemen and F.R. Moormann. 1978. Iron-Toxic soils. Soils and Rice. Int. Rice Res. Inst., Los Banos, Laguna, Philipines.

Ventura, W. and I. Watanabe. 1993. Green manure production of *Azolla macrophylla* and *Sesbania rostrata* and long-term effect of rice yield and soil fertility. Biology and Fertility of Soils. 15: 24-248.

Watanabe, T. and M. Osaki. 2002. Mechanism of adaptation to high aluminum condition in native plant species growing in acid soils: A review. Communications in Soil Science and Plant Analysis 33: 247-260.

Yamada, N. and Y. Ota. 1961. Effect of water percolation on physiological activity of rice root. Proc. Crop Sci. Soc. 29: 404-408.

ประวัติผู้เขียน

ชื่อ-สกุล

นางสาวหยุด เพ็ชรสุข

รหัสประจำตัวนักศึกษา

5010620032

วุฒิการศึกษา

บัตร

ชื่อสถาบัน

ปีที่สำเร็จการศึกษา

วิทยาศาสตรบัณฑิต

มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

2533

ตำแหน่งและสถานที่ทำงาน

ตำแหน่ง นักวิทยาศาสตร์ช้านาญการพิเศษ

สถานที่ทำงาน ส่วนวิเคราะห์ดินสพข.12 ศูนย์ศึกษาการพัฒนาพิกุลทองฯ ต.กะลือเหนือ อ.เมือง
จ.นราธิวาส