

บทที่ 4

ผลการวิจัย

4.1 ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินและเถ้าลอยลิกไนต์ก่อนทำการทดลอง

ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินจากพื้นที่ศึกษาวิจัย และเถ้าลอยลิกไนต์จากโรงไฟฟ้าพลังงานความร้อนแม่เมาะ จ. ลำปาง ก่อนทำการทดลอง จำเป็นอย่างยิ่งที่จะต้องทำการศึกษาเพื่อจะประเมินความเป็นไปได้ของการเป็นแหล่งธาตุอาหาร ที่มีผลต่อผลผลิต และองค์ประกอบทางเคมีของข้าว สำหรับการศึกษาวิจัยครั้งนี้ พารามิเตอร์ที่ทำการศึกษาได้แก่ ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH) ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ [ซิลิกอน (Si)] และธาตุพิษ [นิกเกิล (Ni) แคดเมียม (Cd) อลูมิเนียม (Al)] โดยมีผลการศึกษาดังนี้

- **ความเป็นกรดเป็นด่าง**

ความเป็นกรดเป็นด่างก่อนทำการเพาะปลูกของดินมีค่าเท่ากับ 4.46 และของเถ้าลอยลิกไนต์มีค่าเท่ากับ 10.2 (ตารางที่ 4.1) จัดได้ว่าความเป็นกรดเป็นด่างก่อนทำการเพาะปลูกของดินมีความเป็นกรดรุนแรงมาก (Extremely acid) ส่วนความเป็นกรดเป็นด่างของเถ้าลอยลิกไนต์จัดได้ว่าเป็นด่างจัดมาก (Very strongly alkaline) ตามปทานุกรมปฐพีวิทยา (คณาจารย์ภาควิชาปฐพีวิทยา, 2544: ตารางภาคผนวกที่ ผ.1)

- **ปริมาณธาตุอาหารเสริมประโยชน์**

ปริมาณธาตุอาหารเสริมประโยชน์ของดิน และเถ้าลอยลิกไนต์ก่อนทำการเพาะปลูกคือ ธาตุซิลิกอน โดยในการศึกษาวิจัยได้วัดปริมาณธาตุซิลิกอนของดิน และเถ้าลอยลิกไนต์ในรูปของ SiO_2 มีค่าเท่ากับ 68.26 % และ 47.06 % ตามลำดับ (ตารางที่ 4.1)

- **ปริมาณธาตุพิษ**

ปริมาณธาตุพิษของดินและเถ้าลอยลิกไนต์ก่อนทำการเพาะปลูกคือ นิกเกิล แคดเมียม อลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน ประเมินจากสารสกัด 0.005 M DTPA สำหรับปริมาณธาตุพิษทั้งหมดสกัดด้วยกรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 : 1 (ตารางที่ 4.1) พบว่าดินมีปริมาณนิกเกิลทั้งหมดเท่ากับ 11.30 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม (mg/kg) โดยที่พืชสามารถดูดซับได้เพียง 0.61 mg/kg และมีปริมาณแคดเมียมทั้งหมด (970 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม; $\mu\text{g/kg}$) มากกว่าปริมาณที่พืชสามารถดูดซับได้ (28.00 $\mu\text{g/kg}$) 34.64 เท่า แต่มีปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดสูงมากถึง 44,666.67 mg/kg โดยที่พืชสามารถดูดซับได้เพียง 62.00

mg/kg สำหรับถ้ำลอยลิกไนต์มีปริมาณนิกเกิลทั้งหมดเท่ากับ 31.25 mg/kg ในขณะที่พืชสามารถดูดซับได้เพียง 0.08 mg/kg ส่วนปริมาณแคดเมียมทั้งหมด (69.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$) มากกว่าปริมาณที่พืชสามารถดูดซับได้ (51.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$) 1.35 เท่า และมีปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดสูงมากถึง 23,162.64 mg/kg โดยที่พืชสามารถดูดซับได้เพียง 0.68 mg/kg

กล่าวได้ว่า ปริมาณนิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียมทั้งหมดในดินมีมากกว่าปริมาณที่พืชดูดซับได้ 18.52 34.64 และ 720.43 เท่า ตามลำดับ สำหรับถ้ำลอยลิกไนต์นั้น ปริมาณนิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียมทั้งหมดมีมากกว่าปริมาณที่พืชดูดซับได้ 390.63 1.35 และ 34,062.71 เท่า ตามลำดับ

ตารางที่ 4.1 ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินและถ้ำลอยลิกไนต์ก่อนทำการทดลอง

ลักษณะสมบัติทางเคมี	ก่อนทำการทดลอง	
	ดิน	ถ้ำลอยลิกไนต์
ความเป็นกรดเป็นด่าง (ดิน : น้ำ = 2 : 1)	4.46	10.2
ธาตุอาหารเสริมประโยชน์		
• ธาตุซิลิกอน (% SiO_2)	68.26	47.06
ธาตุพิษ (ปริมาณทั้งหมด)		
• นิกเกิล (mg/kg)	11.30	31.25
• แคดเมียม ($\mu\text{g}/\text{kg}$)	970.00	69.00
• อลูมิเนียม (mg/kg)	44,666.67	23,162.64
ธาตุพิษ (ปริมาณที่พืชดูดซับได้)		
• นิกเกิล (mg/kg)	0.61	0.08
• แคดเมียม ($\mu\text{g}/\text{kg}$)	28.00	51.00
• อลูมิเนียม (mg/kg)	62.0	0.68

4.2 ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินหลังเติมสิ่งทดลอง

ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินหลังเติมสิ่งทดลองจะบ่งชี้ถึงความสามารถในการเป็นแหล่งธาตุอาหารให้กับต้นข้าวและโอกาสที่ต้นข้าวดูดดึงธาตุพิษในแต่ละระยะการเจริญเติบโต สำหรับการศึกษาค้นคว้าครั้งนี้ ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินประกอบด้วย ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH) ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ได้แก่ ซิลิกอน (Si) และธาตุพิษ ได้แก่ นิกเกิล (Ni) แคดเมียม (Cd) อลูมิเนียม (Al) โดยทำการเก็บตัวอย่าง 4 ระยะ คือ ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง ระยะต้นข้าวแตกกอ ระยะต้นข้าวตั้งท้อง และระยะก่อนเกี่ยวของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ 105 ซึ่งผลการศึกษามีรายละเอียดดังต่อไปนี้

4.2.1 ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง

ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง เป็นระยะเวลาที่เหมาะสมที่สิ่งทดลอง (ปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และแกลบยลิกไนต์) ทำปฏิกิริยากับสารละลายดิน เพื่อให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินคงที่ (ทัศนีย์ อัดตะนันท์, 2531) สำหรับการเติมสิ่งทดลองนั้นที่ระยะนี้ มีการเติมปุ๋ยเคมี เติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ และเติมแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ เฉพาะระยะทำเทือกเท่านั้น ส่วนดำรับทดลองที่มีการเติมแกลบยลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ยังไม่เติมแกลบยลิกไนต์นั้นหมายถึง เงื่อนไขการเติมสิ่งทดลอง ยังคงเป็นเช่นเดียวกับ ดำรับทดลองเติมปุ๋ยเคมี

● ความเป็นกรดเป็นด่าง

เมื่อพิจารณาค่าความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง (ตารางที่ 4.2) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมี (pH = 4.95) มีค่าความเป็นกรดเป็นด่าง ต่ำกว่าการเติมปุ๋ยเคมี ร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (pH = 5.16) และการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (pH = 5.35) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c , b , a และ F-value = 11.70*) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก มีแนวโน้มที่จะทำให้ดินเดิมมีความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้น กล่าวคือเพิ่มจาก 5.07 เป็น 5.16 การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ มีผลทำให้เพิ่มค่าความเป็นกรดเป็นด่างของดินสูงกว่าดำรับทดลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

อาจกล่าวได้ว่าการเติมแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ระยะหลังทำเทือกร่วมกับปุ๋ยเคมี ส่งผลให้ดินมีความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ เทียบเคียงได้กับการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ เพียงอย่างเดียวลงดิน ทั้งนี้การเติมปุ๋ยเคมีลงดินส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินลดลง

● ปริมาณธาตุอาหารเสริมประโยชน์

ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ที่ทำการศึกษาคือ ซิลิกอน (Si) โดยทำการวัดปริมาณซิลิกอนด้วยเครื่องมือ X-ray fluorescence ซึ่งวัดในรูปซิลิกา (% SiO₂) (ตารางที่ 4.2) พบว่าการเติม

สิ่งทดลองได้แก่ ปุ๋ยเคมี ปุ๋นมาร์ลที่อัตราเดิม 0.5 ตัน/ไร่ และแกลบยลิกไนต์ที่อัตราเดิม 0.5 ตัน/ไร่ ไม่มีผลทำให้ปริมาณซัลฟอนในดินมีความแตกต่างทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.20^{\text{NS}}$)

โดยสรุปการเติม แกลบยลิกไนต์ที่อัตราเดิม 0.5 ตัน/ไร่ไม่มีผลทำให้ปริมาณซัลฟอนในดินเพิ่มขึ้น

● ปริมาณธาตุพืชทั้งหมด

ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง ธาตุพืชของดินที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคลเซียม และอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพืชทั้งหมด ใช้ กรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 :1 เป็นสารสกัด โดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.3) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดในทุกคำรับทดลองไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 1.06^{\text{NS}}$) โดยปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของดินที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง จะอยู่ในช่วง 5.76 - 7.65 mg/kg โดยการเติมปุ๋นมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (5.76 mg/kg) และเติมปุ๋ยเคมี (6.51 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดน้อยกว่าที่พบในดินเดิม (7.64 mg/kg) แต่ไม่แตกต่างทางสถิติ

แสดงว่า การเติมแกลบยลิกไนต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของนิกเกิลในดิน

2) แคลเซียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณแคลเซียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลองพบว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 1.06^{\text{NS}}$) โดยปริมาณแคลเซียมทั้งหมดของดินที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง อยู่ในช่วง 32.83 - 57.50 $\mu\text{g}/\text{kg}$ การเติมปุ๋นมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (32.83 $\mu\text{g}/\text{kg}$) เติมปุ๋ยเคมี (44.17 $\mu\text{g}/\text{kg}$) และเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (40.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$) มีปริมาณแคลเซียมทั้งหมดน้อยกว่าที่พบในดินเดิม (57.50 $\mu\text{g}/\text{kg}$) แต่ไม่แตกต่างทางสถิติ

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมี ปุ๋นมาร์ล และแกลบยลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของแคลเซียมในดิน

3) อลูมิเนียม

ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดในทุกตำรับทดลองไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.35^{NS}$) โดยปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของดินที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง อยู่ในช่วง 22,916.67 – 27,683.33 mg/kg การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (23,850.00 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (26,375.00 mg/kg) และเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (27,233.33 mg/kg) มีปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (22,916.67 mg/kg) แต่ก็ไม่มีนัยสำคัญทางสถิติ

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมี ปุ๋ยมาร์ล และเถ้าลอยลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของอลูมิเนียมในดิน

โดยสรุป ในระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี เถ้าลอยลิกไนต์ หรือไม่เติมสิ่งทดลองลงในดินนาสวนไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของ ปริมาณทั้งหมดในธาตุพิษ นิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียม

● ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดูดซับได้

ธาตุพิษของดินที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน ใช้ 0.005 M DTPA เป็นสารสกัดโดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.4) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง (ตารางที่ 4.4) พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เท่ากับ 1.35 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าตำรับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c และ $F\text{-value} = 8.91^*$) ทั้งนี้การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือกมีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติจากที่มีอยู่ในดินเดิม 1.56 mg/kg เป็น 1.71 mg/kg (อยู่กลุ่มอักษร b และ a) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (พิจารณาได้จากตำรับทดลองดินเดิมเติมปุ๋ยเคมี หรือดินเดิมเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะแตกกอ หรือที่ระยะตั้งท้อง) มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินเพิ่มมากขึ้น (กลุ่มอักษร ab และ b)

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะหลังทำเทือก ส่งผล

ให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มมากขึ้น

2) แคลเซียม

เมื่อพิจารณาปริมาณแคลเซียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง (ตารางที่ 4.4) พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ ส่งผลให้ปริมาณแคลเซียมที่พืชสามารถดูดซับได้ (20.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$) ต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c และ $F\text{-value} = 27.73^*$) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเพื่ออก (แคลเซียม = 32.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$) หรือการเติมปุ๋ยเคมี (แคลเซียม = 31.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$) ไม่มีความต่างกันทางสถิติของปริมาณแคลเซียมที่พืชสามารถดูดซับได้ (กลุ่มอักษร a เดียวกัน) แต่ส่งผลให้มีการเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในดินเดิม (แคลเซียม = 25.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$)

แสดงว่า ปริมาณแคลเซียมที่พืชสามารถดูดซับได้ลดลง เมื่อเติมปุ๋ยมาร์ล แต่เพิ่มมากขึ้น เมื่อเติมปุ๋ยเคมี หรือ เติมนุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะหลังทำเพื่ออก

3) อลูมิเนียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง (ตารางที่ 4.4) พบว่า การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะหลังทำเพื่ออก ส่งผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ (6.65 mg/kg) มากกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร a และ $F\text{-value} = 71.81^*$) ในขณะที่เดียวกันการเติมปุ๋ยเคมี ก็มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 1.52 mg/kg เป็น 5.66 mg/kg แต่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ กลับไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ในดินเดิม (กลุ่มอักษร c เดียวกัน)

โดยภาพรวม การเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะหลังทำเพื่ออก เป็นการเพิ่มปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ให้กับดิน ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ลกลับไม่เปลี่ยนแปลงปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน

ตารางที่ 4.2 ความเป็นกรดเป็นด่างและธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ในดินที่ระยะ 14 วัน
หลังเติมสิ่งทดลอง

ตัวรับทดลอง	ลักษณะสมบัติทางเคมีของดิน	
	ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)	ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ (SiO ₂ (%))
ดินเดิม (ซูดควบคุม)	5.07 ^{bc}	64.35
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	5.35 ^a	64.71
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	4.95 ^c	65.63
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	5.16 ^b	63.97
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	4.97 ^c	64.55
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	4.99 ^c	64.74
F-value	11.70*	0.20 ^{NS}
CV	3.10 %	2.49 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ตารางที่ 4.3 ปริมาณธาตุพิษทั้งหมดที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง

ตัวรับทดลอง	ปริมาณทั้งหมด		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	7.64	57.50	22,916.67
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	5.76	32.83	23,850.00
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	6.51	44.17	26,375.00
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	7.65	40.00	27,233.33
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	7.57	39.17	25,933.33
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	7.43	47.50	27,683.33
F-value	1.06 ^{NS}	1.06 ^{NS}	0.35 ^{NS}
CV	18.18 %	16.52 %	18.56 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ตารางที่ 4.4 ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้ที่ระยะ 14 วันหลังเติมสิ่งทดลอง

คำรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม (µg/kg)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	1.56 ^b	25.67 ^b	1.52 ^c
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	1.35 ^c	20.33 ^c	1.47 ^c
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	1.63 ^{ab}	31.67 ^a	5.66 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	1.71 ^a	32.33 ^a	6.65 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	1.64 ^{ab}	31.33 ^a	5.62 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	1.65 ^{ab}	31.33 ^a	5.72 ^b
F-value	8.91*	27.73*	71.81*
CV	8.55 %	16.17 %	50.30 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามคำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.2.2 ระยะต้นข้าวแตกกอ

ระยะต้นข้าวแตกกอ เป็นระยะที่ต้นข้าวต้องการธาตุอาหารมากเพื่อนำไปสร้างจำนวนกอ ความสูง ความกว้างของใบ เพราะต้นข้าวที่แตกกอมากมีแนวโน้มที่จะให้จำนวนรวงต่อกอมากเช่นกัน (อรรควุฒิ ทัศนสองชั้น, 2527) สำหรับการเติมสิ่งทดลองนั้นที่ระยะนี้มีมีการเติมปุ๋ยเคมีเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ และเติมแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ สำหรับดำรับทดลองที่มีการเติมแกลบยลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง ยังไม่เติมแกลบยลิกไนต์ ดำรับทดลองนี้ จึงมีเงื่อนไขการทดลองเช่นเดียวกับ ดำรับทดลองดินเติมปุ๋ยเคมี

● ความเป็นกรดเป็นด่าง

เมื่อพิจารณาค่าความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ (ตารางที่ 4.5) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมี ($\text{pH} = 5.05^{\text{a}}$) มีค่าความเป็นกรดเป็นด่าง ต่ำกว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ($\text{pH} = 5.19^{\text{c}}$) ระยะต้นข้าวแตกกอ ($\text{pH} = 5.31^{\text{b}}$) และเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ ($\text{pH} = 5.46^{\text{b}}$) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 25.22^*$) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ มีแนวโน้มที่จะทำให้ดินเติม ($\text{pH} = 5.28$) มีความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้นเช่นเดียวกับ การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ แต่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก มีแนวโน้มที่จะทำให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินลดต่ำลง

อาจกล่าวได้ว่า การเติมแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวแตกออร่วมกับปุ๋ยเคมี ส่งผลให้ดินมีความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ เทียบเคียงได้กับการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ เพียงอย่างเดียวลงดิน ทั้งนี้การเติมปุ๋ยเคมี และเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินลดลง นั่นหมายถึงว่าระยะเวลาในการเติมแกลบยลิกไนต์ มีผลทำให้เกิดความแตกต่างของความเป็นกรดเป็นด่างของดิน

● ปริมาณธาตุพิษทั้งหมด

ธาตุพิษของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพิษทั้งหมด ใช้ กรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 : 1 เป็นสารสกัด โดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.6) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดในทุกดำรับทดลองไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.004^{\text{NS}}$) โดยปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ จะ

อยู่ในช่วง 8.22-8.37 mg/kg โดยการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (8.33 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (8.33 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก (8.36 mg/kg) และระยะต้นข้าวแตกกอ (8.37 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (8.22 mg/kg) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

แสดงว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเติมแกลบอกลิกไนต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของนิกเกิลในดิน

2) แคดเมียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลองพบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 2.06^{NS}$) โดยปริมาณแคดเมียมทั้งหมดของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ จะอยู่ในช่วง 48.83-57.50 $\mu\text{g}/\text{kg}$ โดยการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (48.83 $\mu\text{g}/\text{kg}$) เติมปุ๋ยเคมี (54.75 $\mu\text{g}/\text{kg}$) และเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ (55.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$) มีผลทำให้ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดน้อยกว่าที่พบในดินเดิม (55.83 $\mu\text{g}/\text{kg}$) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และแกลบอกลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของแคดเมียมในดิน

3) อลูมิเนียม

เมื่อพิจารณาปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลองพบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.07^{NS}$) โดยปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ จะอยู่ในช่วง 20,277.50 - 21,708.33 mg/kg การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (21,708.33 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (21,362.33 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก (21,641.67 mg/kg) และระยะแตกกอ (21,421.67 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (20,277.50 mg/kg) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

จึงอาจสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และแกลบอกลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของอลูมิเนียมในดิน

โดยภาพรวม เมื่อพิจารณาปริมาณธาตุพิษทั้งหมดในดิน ได้แก่ นิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียม ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี แกลบอกลิกไนต์ หรือไม่เติมสิ่งทดลองลงในดินนาถั่วไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของปริมาณธาตุพิษทั้งหมดในดิน

● ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดูดซับได้

ธาตุพิษของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน ใช้ 0.005 M DTPA เป็นสารสกัดโดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.7) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวแตกกอมีข้อมูลดังปรากฏในตารางที่ 4.7 พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เท่ากับ 1.55 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c และ F-value = 3.10*) จึงกล่าวได้ว่าการเติมปุ๋ยมาร์ลมีแนวโน้มทำให้พืชดูดซับนิกเกิลได้น้อยลง โดยที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิม 1.60 mg/kg เป็น 1.76 mg/kg (อยู่กลุ่มอักษร bc และ a) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (พิจารณาได้จากค่ารับทดลองดินเดิมเติมปุ๋ยเคมี หรือดินเดิมเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง) และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินเพิ่มมากขึ้น (อยู่กลุ่มอักษร abc, ab และ bc)

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ลทำให้พืชดูดซับนิกเกิลได้ลดลง ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้น ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ มีแนวโน้มที่จะทำให้พืชสามารถดูดซับนิกเกิลได้เพิ่มขึ้น

2) แคดเมียม

ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวแตกกอมีข้อมูลดังปรากฏในตารางที่ 4.7 พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และที่ระยะต้นข้าวแตกกอ ทำให้มีปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้เท่ากับ 31.33 และ 31.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$ ตามลำดับ ซึ่งสูงกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร a และ F-value = 16.16*) ในขณะที่ การเติมปุ๋ยเคมี มีปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 24.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$ เป็น 29.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$ (อยู่กลุ่มอักษร c และ ab) ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ (23.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$) ต่ำกว่าที่พบในดินเดิม แต่ก็ไม่มีนัยสำคัญทางสถิติ (กลุ่มอักษร c เดียวกัน)

อาจสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแฉ่ำลอยลิกไนต์ที่
ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ ส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้น
ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ลกลับไม่เปลี่ยนแปลงปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน

3) อลูมิเนียม

เมื่อพิจารณาปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ
(ตารางที่ 4.7) พบว่าค่ารับทคลงดินเคมเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถ
ดูดซับได้เท่ากับ 3.06 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าค่ารับทคลงอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c
และ F-value = 19.18*) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี รวมทั้งการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับกับแฉ่ำลอยลิกไนต์ 0.50
ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และที่ระยะต้นข้าวแตกกอ ก็มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับ
ได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเคมเท่ากับ 4.12 mg/kg เป็น 5.46 6.10 และ
5.73 mg/kg ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร b และ a)

แสดงว่า ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ลดลงเมื่อเติมปุ๋ยมาร์ล แต่มี
ปริมาณเพิ่มขึ้น เมื่อเติมปุ๋ยเคมี หรือเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับกับแฉ่ำลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก และระยะ
ต้นข้าวแตกกอ

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.5 ความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะต้นข้าวแตกกอ

ตำรับทดลอง	ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	5.28 ^{bc}
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	5.46 ^a
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	5.05 ^d
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	5.19 ^c
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	5.31 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	5.09 ^d
F-value	25.22*
CV	2.91 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.6 ปริมาณธาตุพิษทั้งหมดที่ระยะต้นข้าวแตกกอ

ตัวรับทดลอง	ปริมาณทั้งหมด		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	8.22	55.83	20,277.50
ดินเดิม + ปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	8.33	48.83	21,708.33
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	8.33	54.75	21,362.33
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	8.36	55.83	21,641.67
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	8.37	55.00	21,421.67
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	8.32	57.50	21,414.17
F-value	0.004 ^{NS}	2.06 ^{NS}	0.07 ^{NS}
CV	13.77 %	7.48 %	14.55 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.7 ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ

คำรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g}/\text{kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	1.60 ^{bc}	24.67 ^c	4.12 ^b
ดินเดิม + ปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	1.55 ^c	23.00 ^c	3.06 ^c
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	1.64 ^{abc}	29.33 ^{ab}	5.46 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	1.76 ^a	31.33 ^a	6.10 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	1.75 ^{ab}	31.67 ^a	5.73 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	1.66 ^{abc}	28.33 ^b	5.47 ^a
F-value	3.103*	16.16*	19.18*
CV	6.73 %	12.61 %	23.39 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามคำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.2.3 ระยะต้นข้าวตั้งท้อง

ระยะต้นข้าวตั้งท้อง เป็นระยะที่ต้นข้าวต้องการธาตุอาหารมากเพื่อนำไปสร้างสร้างรวงและเมล็ดที่สมบูรณ์ (อรรถกฤติ ทศน์สองชั้น, 2527) สำหรับการเติมสิ่งทดลองนั้นที่ระยะนี้มีการเติมปุ๋ยเคมี เติมนูมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ และเติมเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง

● ความเป็นกรดเป็นด่าง

เมื่อพิจารณาค่าความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง (ตารางที่ 4.8) พบว่าการเติมนูมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีค่าความเป็นกรดเป็นด่าง ($\text{pH} = 5.83$) สูงกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร a และ $F\text{-value} = 15.43^*$) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมี ($\text{pH} = 5.09$) การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ($\text{pH} = 5.14$) และระยะต้นข้าวแตกกอ ($\text{pH} = 5.19$) ส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างต่ำกว่าที่พบในดินเดิม ($\text{pH} = 5.48$) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร d, cd, และ b) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง ($\text{pH} = 5.34$) มีแนวโน้มที่จะทำให้ดินเดิม มีความเป็นกรดเป็นด่างลดลงเช่นเดียวกับ การเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และที่ระยะต้นข้าวแตกกอ ส่งผลให้ดินมีความเป็นกรดเป็นด่างลดลง อย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมนูมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ เพียงอย่างเดียวลงดิน ส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้น ทั้งนี้การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีแนวโน้มที่จะทำให้ดินเดิมมีความเป็นกรดเป็นด่างลดลง ในขณะที่เดียวกันก็มีแนวโน้มที่จะทำให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินเพิ่มขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับ การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และที่ระยะต้นข้าวแตกกอ จึงอาจสรุปได้ว่าระยะเวลาในการเติมเถ้าลอยลิกไนต์ มีผลทำให้เกิดความแตกต่างของความเป็นกรดเป็นด่างของดิน

● ปริมาณธาตุพิษทั้งหมด

ธาตุพิษของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพิษทั้งหมด ใช้ กรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 :1 เป็นสารสกัด โดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.9) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลทั้งหมดในทุกคำรับทดลอง (ตารางที่ 4.9) พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.03^{NS}$) โดยปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง จะอยู่ในช่วง 10.44 – 10.79 mg/kg โดยการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (10.79 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (10.61 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก (10.68 mg/kg) ระยะต้นข้าวแตกกอ (10.72 mg/kg) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (10.66 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (10.44 mg/kg) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

แสดงว่า การเติมสิ่งทดลองต่าง ๆ (ปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเถ้าลอยลิกไนต์) ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของนิกเกิลในดิน

2) แคดเมียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง (ตารางที่ 4.9) พบว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณแคดเมียมทั้งหมดเท่ากับ 46.83 $\mu\text{g}/\text{kg}$ ซึ่งต่ำกว่าคำรับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร d และ $F\text{-value} = 15.33^*$) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้องส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 50.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$ เป็น 54.17 55.00 และ 55.42 $\mu\text{g}/\text{kg}$ ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร c, ab และ a) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (52.42 $\mu\text{g}/\text{kg}$) มีแนวโน้มที่จะทำให้ ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินเพิ่มขึ้น (กลุ่มอักษร bc)

จึงสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะหลังทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ในขณะที่ การเติมปุ๋ยมาร์ลส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินเพิ่มมากขึ้น

3) อลูมิเนียม

เมื่อพิจารณาปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลอง (ตารางที่ 4.9) พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.09^{NS}$) โดยปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง จะอยู่ในช่วง 22,825.00 – 23,816.50 mg/kg โดยที่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (23,610.83 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (23,464.17 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก (23,816.50 mg/kg) ระยะต้นข้าวแตกกอ (23,613.33 mg/kg) และระยะ

ต้นข้าวตั้งท้อง (23,690.67 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (22,825.00 mg/kg) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

จึงอาจสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเถ้าลอยลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของอลูมิเนียมในดิน

โดยภาพรวม เมื่อพิจารณาปริมาณธาตุพืชทั้งหมดในดิน ได้แก่ นิกเกิล และอลูมิเนียม ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี เถ้าลอยลิกไนต์ หรือไม่เติมสิ่งทดลองลงในดินนาส่วนใหญ่ไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของปริมาณธาตุพืชทั้งหมดในดิน ส่วนปริมาณแคดเมียมทั้งหมดในดินเพิ่มขึ้นเมื่อมีการเติมเถ้าลอยลิกไนต์

● ปริมาณธาตุพืชที่พืชสามารถดูดซับได้

ธาตุพืชของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพืชที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน ใช้ 0.005 M DTPA เป็นสารสกัดโดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.10) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีข้อมูลดังปรากฏในตารางที่ 4.10 พบว่าปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ของดินที่ได้รับการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ เท่ากับ 1.29 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร c และ F-value = 3.68*) โดยที่การเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินเพิ่มมากขึ้น (อยู่กลุ่มอักษร ab) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 1.35 mg/kg เป็น 1.55 และ 1.56 mg/kg (อยู่กลุ่มอักษร bc และ a)

ทั้งนี้อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ลทำให้พืชดูดซับนิกเกิลได้ลดลง ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้น ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือกมีแนวโน้มที่จะทำให้พืชสามารถดูดซับนิกเกิลได้เพิ่มขึ้น

2) แคดเมียม

ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีข้อมูลดังปรากฏในตารางที่ 4.10 พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก

ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 23.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$ เป็น 30.73 29.00 และ 29.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$ (อยู่กลุ่มอักษร bc, a และ F-value = 10.42*) ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีแนวโน้มที่จะทำให้พืชสามารถดูดซับแคดเมียมได้เพิ่มขึ้น (กลุ่มอักษร c) ในขณะที่ การเติมปุ๋ยเคมี มีแนวโน้มที่จะทำให้พืชสามารถดูดซับแคดเมียมได้ลดลง (กลุ่มอักษร b)

แสดงว่า ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้มีแนวโน้มลดลงเมื่อเติมปุ๋ยมาร์ล แต่มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นเมื่อเติมปุ๋ยเคมี ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอยลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

3) อลูมิเนียม

เมื่อพิจารณาปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง (ตารางที่ 4.10) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ที่ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในดินเดิม 3.05^c mg/kg เป็น 5.13^b 6.56^a 6.34^a และ 6.09^{ab} mg/kg ตามลำดับ (F-value = 21.84*) แต่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ ไม่แตกต่างกับดินเดิมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (กลุ่มอักษร c เดียวกัน)

โดยภาพรวม ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญเมื่อเติมปุ๋ยเคมี หรือเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ล กลับไม่เปลี่ยนแปลงปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.8 ความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง

ตัวรับทดลอง	ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	5.48 ^b
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	5.83 ^a
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	5.09 ^d
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	5.14 ^{cd}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	5.19 ^{cd}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	5.34 ^{bc}
F-value	15.43*
CV	5.17 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.9 ปริมาณธาตุพิษทั้งหมดที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง

ตำรับทดลอง	ปริมาณทั้งหมด		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	10.44	50.00 ^c	22,825.00
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	10.79	46.83 ^d	23,610.83
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	10.61	52.42 ^{bc}	23,464.17
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	10.68	54.17 ^{ab}	23,816.50
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	10.72	55.00 ^{ab}	23,613.33
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	10.66	55.42 ^a	23,690.67
F-value	0.03 ^{NS}	15.33*	0.09 ^{NS}
CV	9.68 %	7.42 %	7.17 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ตารางที่ 4.10 ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง

ตำรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	1.35 ^{bc}	23.67 ^{bc}	3.05 ^c
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	1.29 ^c	21.03 ^c	2.77 ^c
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	1.48 ^{ab}	24.93 ^b	5.13 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	1.52 ^{ab}	30.73 ^a	6.56 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	1.55 ^a	29.00 ^a	6.34 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	1.56 ^a	29.33 ^a	6.09 ^{ab}
F-value	3.68*	10.42*	21.81*
CV	9.05 %	14.75 %	33.19 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.2.4 ระยะก่อนเกี่ยว

ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว จะบ่งชี้ถึง ปริมาณธาตุอาหาร และธาตุพิษที่พืชดูดดึงไปใช้ตลอดระยะเวลาเจริญเติบโต และความสามารถในการเป็นแหล่งธาตุอาหารให้กับต้นข้าวในการทำนาครั้งต่อไป ลักษณะสมบัติทางเคมีของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว ที่ศึกษาคือ ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH) ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ได้แก่ซิลิกอน (Si) และธาตุพิษได้แก่ นิกเกิล (Ni) แคดเมียม (Cd) อลูมิเนียม (Al) โดยเก็บดินก่อนเกี่ยวข้าว 2 วัน ซึ่งมีรายละเอียดดังต่อไปนี้

● ความเป็นกรดเป็นด่าง

เมื่อพิจารณาค่าความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว (ตารางที่ 4.11) พบว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (pH = 5.86) มีความเป็นกรดเป็นด่างสูงกว่าตำรับทดลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร a และ F-value = 67.87*) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (pH = 5.05^{dc}) ระยะต้นข้าวแตกกอ (pH = 5.14^{cd}) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (pH = 5.21^{bc}) มีแนวโน้มที่จะทำให้ความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้น อย่างสอดคล้องกับ การเติมเถ้าลอยลิกไนต์ ตามระยะการเจริญเติบโตของต้นข้าว แต่อย่างไรก็ตาม การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ ก็ส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินต่ำกว่าในดินเดิม (pH = 5.33) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (pH = 4.94) มีผลทำให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินต่ำกว่าตำรับทดลองอื่นๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

กล่าวได้ว่า ความเป็นกรดเป็นด่างของดินที่ระยะก่อนเกี่ยวลดลงอย่างมีนัยสำคัญ เมื่อมีการเติมปุ๋ยเคมี หรือการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีแนวโน้มที่จะทำให้ดินเดิมมีความเป็นกรดเป็นด่างลดลง นอกจากนี้การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ เพียงอย่างเดียวลงดิน ส่งผลให้ความเป็นกรดเป็นด่างของดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

● ปริมาณธาตุอาหารเสริมประโยชน์

ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ที่ทำการศึกษาคือ ซิลิกอน (Si) โดยทำการวัดปริมาณซิลิกอนด้วยเครื่องมือ X-ray fluorescence ซึ่งวัดในรูปซิลิกา (% SiO₂) (ตารางที่ 4.11) พบว่าปริมาณซิลิกอนของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว จะอยู่ในช่วง 64.35 – 65.89 % SiO₂ โดยการเติมสิ่งทดลองได้แก่ปุ๋ยเคมี ปุ๋ยมาร์ลที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ และเถ้าลอยลิกไนต์ที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ไม่มีผลทำให้ปริมาณซิลิกอนในดินมีความแตกต่างทางสถิติ (F-value = 0.61^{NS})

โดยสรุป การเติม การเติมสิ่งทดลองต่าง ๆ (ปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเถ้าลอยถิกไนต์) ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณซิงค์ในดิน

● ปริมาณธาตุพืชทั้งหมด

ธาตุพืชของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคลเซียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพืชทั้งหมด ใช้ กรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 : 1 เป็นสารสกัด โดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.12) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดในทุกคำรับทดลองไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 1.07^{\text{NS}}$) โดยปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว จะอยู่ในช่วง 11.10 – 12.61 mg/kg โดยการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ (11.65 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมี (11.37 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยถิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (12.21 mg/kg) ระยะต้นข้าวแตกกอ (12.44 mg/kg) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (12.61 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (11.10 mg/kg) แต่ไม่มีความแตกต่างทางสถิติ

แสดงว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเถ้าลอยถิกไนต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของนิกเกิลในดินที่ระยะก่อนเกี่ยว

2) แคลเซียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณแคลเซียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลองพบว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 2.21^{\text{NS}}$) โดยปริมาณแคลเซียมทั้งหมดของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว อยู่ในช่วง 49.17-58.00 $\mu\text{g}/\text{kg}$ การเติมสิ่งทดลองได้แก่ ปุ๋ยเคมี ปุ๋ยมาร์ลที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ และเถ้าลอยถิกไนต์ที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ไม่มีผลทำให้แคลเซียมทั้งหมดในดินมีความแตกต่างทางสถิติ

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยเคมี ปุ๋ยมาร์ล และเถ้าลอยถิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของแคลเซียมในดินที่ระยะก่อนเกี่ยว

3) อลูมิเนียม

ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดในทุกคำรับทดลองไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.14^{\text{NS}}$) โดยปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว อยู่ในช่วง 25,633.33 – 27,358.33 mg/kg การเติมสิ่งทดลองได้แก่ ปุ๋ยเคมี ปุ๋ยมาร์ลที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ และเถ้าลอยถิกไนต์ที่อัตราเติม 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าว

ตั้งท้อง มีปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดมากกว่าที่พบในดินเดิม (อลูมิเนียม = 25,633.33 mg/kg) แต่ก็ไม่มีนัยสำคัญทางสถิติ

แสดงว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล เติมปุ๋ยเคมี เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอบลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณทั้งหมดของอลูมิเนียมในดินที่ระยะก่อนเกี่ยว

โดยสรุป ที่ระยะก่อนเกี่ยว การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี แกลบอบลิกไนต์ หรือไม่เติม สิ่งทดลองลงในดินนา ล้วนไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของ ปริมาณทั้งหมดในธาตุพืช นิกเกิล แคลเซียม และอลูมิเนียม

● ปริมาณธาตุพืชที่พืชสามารถดูดซับได้

ธาตุพืชของดินที่ระยะก่อนเกี่ยว ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคลเซียมและอลูมิเนียม ทั้งนี้ปริมาณธาตุพืชที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน ใช้ 0.005 M DTPA เป็นสารสกัดโดยทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.13) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1) นิกเกิล

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะก่อนเกี่ยว (ตารางที่ 4.13) พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ มีปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เท่ากับ 1.39 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร d และ F-value = 10.09*) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอบลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอ มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติจากที่มีอยู่ในดินเดิม เท่ากับ 1.49 mg/kg เป็น 1.62 และ 1.63 mg/kg (อยู่กลุ่มอักษร b และ a) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (1.54 mg/kg) และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอบลิกไนต์ ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง (1.59 mg/kg) มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินเพิ่มมากขึ้น (กลุ่มอักษร bc, abc และ c)

อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้ลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอบลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก และระยะต้นข้าวแตกกอส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอบลิกไนต์ที่ระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณนิกเกิลที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มมากขึ้น

2) แคดเมียม

เมื่อพิจารณาปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะก่อนเกี่ยว (ตารางที่ 4.13) พบว่าการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ ส่งผลให้ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ (แคดเมียม = 25.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$) ต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร b และ $F\text{-value} = 5.11^*$) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (แคดเมียม = 31.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$) การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอลยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะหลังทำเทือก (แคดเมียม = 32.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$) ระยะต้นข้าวแตกกอ (แคดเมียม = 32.33 $\mu\text{g}/\text{kg}$) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (แคดเมียม = 33.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$) มีปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ มากกว่าที่พบในดินเดิม (แคดเมียม = 30.67 $\mu\text{g}/\text{kg}$) แต่ก็ไม่มีนัยสำคัญทางสถิติ (กลุ่มอักษร a เดียวกัน)

แสดงว่า ปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้ลดลงอย่างมีนัยสำคัญ เมื่อเติมปุ๋ยมาร์ล ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี หรือ เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอลยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง กลับไม่เปลี่ยนแปลงปริมาณแคดเมียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดิน

3) อลูมิเนียม

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ที่ระยะก่อนเกี่ยว (ตารางที่ 4.13) พบว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ ส่งผลให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ เท่ากับ 2.70 mg/kg ซึ่งต่ำกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร d และ $F\text{-value} = 13.83^*$) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอลยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ จากที่มีอยู่ในดินเดิมเท่ากับ 4.62 mg/kg เป็น 7.35 6.79 และ 6.59 mg/kg (อยู่กลุ่มอักษร c, a และ ab) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (อลูมิเนียม = 5.37 mg/kg) ก็มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินเดิมเพิ่มขึ้น (อยู่กลุ่มอักษร bc และ c)

โดยภาพรวม การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถ้ำลอลยลิกไนต์ที่ระยะหลังทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง เป็นการเพิ่มปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้ให้กับดิน แต่การเติมปุ๋ยมาร์ล กลับส่งผลให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้จากดินลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณอลูมิเนียมที่พืชสามารถดูดซับได้เพิ่มมากขึ้น

ตารางที่ 4.11 ความเป็นกรดเป็นด่างและธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ในดินที่ระยะก่อนเกี่ยว

ค่ารับทดลอง	ลักษณะสมบัติทางเคมีของดิน	
	ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)	ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ (SiO ₂ (%))
ดินเดิม (หุดควบคุม)	5.33 ^b	64.35
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	5.86 ^a	64.71
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	4.94 ^c	64.96
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	5.05 ^{de}	65.64
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	5.14 ^{cd}	65.89
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	5.21 ^{bc}	65.74
F-value	67.87*	0.61 ^{NS}
CV	5.89 %	1.89 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามค่ารับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ตารางที่ 4.12 ปริมาณธาตุพิษทั้งหมดที่ระยะก่อนเกี่ยว

ตำรับทดลอง	ปริมาณทั้งหมด		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	11.10	54.17	25,633.33
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	11.65	49.17	25,919.67
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	11.37	55.00	26,810.00
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	12.21	58.00	27,176.67
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	12.44	56.67	27,300.00
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	12.61	57.50	27,358.33
F-value	1.07 ^{NS}	2.21 ^{NS}	0.14 ^{NS}
CV	8.27 %	7.42 %	11.84 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ตารางที่ 4.13 ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้ที่ระยะก่อนเกี่ยว

คำรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษที่พืชสามารถดึงดูดได้		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	1.49 ^c	30.67 ^a	4.62 ^c
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	1.39 ^d	25.33 ^b	2.70 ^d
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	1.54 ^{bc}	31.33 ^a	5.37 ^{bc}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+ถ้ำลอลยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	1.62 ^{ab}	32.67 ^a	7.35 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+ถ้ำลอลยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	1.63 ^a	32.33 ^a	6.79 ^{ab}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+ถ้ำลอลยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	1.59 ^{abc}	33.67 ^a	6.59 ^{ab}
F-value	10.09*	5.11*	13.83*
CV	6.10%	10.61 %	31.78 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามคำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3 ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือก และดัชนีการเก็บเกี่ยวข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105

ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 เป็นตัวบ่งชี้ถึง ศักยภาพในการเป็นแหล่งธาตุอาหารให้กับต้นข้าว ของดินเดิม และสิ่งทดลองที่เติมลงในดินนา ได้แก่ ปุ๋นมาร์ล ปุ๋ยเคมี และถั่วลยถิกไนต์ ในขณะที่ดัชนีการเก็บเกี่ยวของข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 เป็นตัวบ่งชี้ศักยภาพของธาตุอาหารจากดินเดิม และสิ่งทดลองที่เติมลงในดินนา ในการนำไปสร้างผลผลิต

● ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105

เมื่อพิจารณาผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 (ตารางที่ 4.14) พบว่า ดำรับทดลองดินเดิม (ไม่มีการเติมสิ่งทดลอง ตลอดจนการทดลอง) ให้ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 ต่ำสุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ เพียง 431.87 กิโลกรัม/ไร่ (กก./ไร่) เทียบเคียงได้กับ การเติมปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ เพียงอย่างเดียวลงดิน ซึ่งให้ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกเท่ากับ 455.43 กก./ไร่ (อยู่กลุ่มอักษร b และ F-value = 12.15*) ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถั่วลยถิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ตามระยะการเจริญเติบโตของต้นข้าว(ทำเทือก ต้นข้าวแตกกอ และต้นข้าวตั้งท้อง)ให้ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกเท่ากับ 533.53 540.45 543.77 และ 546.94 กก./ไร่ ตามลำดับ ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร a เดียวกัน) แต่มากกว่า ดำรับทดลองดินเดิมและดำรับทดลองดินเดิมเติมปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

แสดงว่า การเติมปุ๋ยเคมี และการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถั่วลยถิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ (ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง) ทำให้ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ส่วนการเติมปุ๋นมาร์ล กลับไม่ส่งผลให้ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกเปลี่ยนแปลง

● ดัชนีการเก็บเกี่ยวข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105

ดัชนีการเก็บเกี่ยวข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 (ตารางที่ 4.14) ในแต่ละดำรับทดลอง ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (F-value = 0.83^{NS}) โดยดำรับทดลองดินเดิม การเติมปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ การเติมปุ๋ยเคมี รวมทั้งการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับถั่วลยถิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีค่าดัชนีการเก็บเกี่ยวเท่ากับ 0.60 0.60 0.63 0.60 0.61 และ 0.62 ตามลำดับ ทั้งนี้การเติมปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียวลงดิน มีค่าดัชนีการเก็บเกี่ยวสูงที่สุด

โดยสรุป ดัชนีการเก็บเกี่ยวข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 ไม่มีการเปลี่ยนแปลง เมื่อเติมสิ่งทดลองต่างๆ ลงในดินนา

ตารางที่ 4.14 ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือกของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ105 และดัชนีการเก็บเกี่ยว

ตำรับทดลอง	ผลผลิตเมล็ดข้าวเปลือก (กก./ไร่)	ดัชนีการเก็บเกี่ยว
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	431.87 ^b	0.60
ดินเดิม + ปุ๋วมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	455.43 ^b	0.60
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	533.53 ^a	0.63
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	540.45 ^a	0.60
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	543.77 ^a	0.61
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	546.94 ^a	0.62
F-value	12.15*	0.83 ^{NS}
CV	10.37 %	4.26 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.4 องค์ประกอบทางเคมีของข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ 105 ในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว

องค์ประกอบทางเคมีของข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ 105 ในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว จะบ่งชี้ถึงความสามารถในการดูดซับธาตุอาหารและธาตุพิษ ตลอดระยะเวลาเจริญเติบโต สำหรับการศึกษาครั้งนี้ องค์ประกอบทางเคมีของข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ 105 ในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ประกอบด้วยธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ได้แก่ ซิลิกอน (Si) ธาตุพิษ ได้แก่ นิกเกิล (Ni) แคดเมียม (Cd) อลูมิเนียม (Al) และองค์ประกอบทางเคมีด้านคุณภาพข้าว ได้แก่ ปริมาณอมิโลส (Amylose) ความคงตัวของแป้งสุก (Gel consistency) โดยทำการสุ่มตัวอย่างต้นข้าว แล้วนำไปแยกเป็น ฟางข้าว ข้าวสาร และแกลบ จากนั้นนำไปวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี ซึ่งผลการศึกษามีรายละเอียดดังต่อไปนี้

4.4.1 องค์ประกอบทางเคมีด้านธาตุอาหารเสริมประโยชน์

ธาตุอาหารเสริมประโยชน์ที่ทำการศึกษาคือ ซิลิกอน (Si) โดยทำการวัดปริมาณซิลิกอนด้วยเครื่องมือ X-ray fluorescence ซึ่งวัดในรูปซิลิกา ($\% \text{SiO}_2$) โดยศึกษาในฟางข้าว ข้าวสาร และแกลบ ซึ่งผลการศึกษาวิจัย (ตารางที่ 4.15) มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

● ฟางข้าว

เมื่อพิจารณาปริมาณซิลิกอนในฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว (ตารางที่ 4.15) พบว่าการเติมสิ่งทดลอง ได้แก่ ไม่เติมสิ่งทดลอง ปูนมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ ปุ๋ยเคมี รวมทั้งการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีปริมาณซิลิกอนในฟางข้าวเท่ากับ 13.21 12.14 13.54 13.98 14.55 และ 14.49 $\% \text{SiO}_2$ ตามลำดับ แต่ไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ($F\text{-value} = 1.79^{\text{NS}}$)

อาจสรุปได้ว่า การเติมสิ่งทดลองต่าง ๆ (ปูนมาร์ล 0.5 ตัน/ไร่ ปุ๋ยเคมี ปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง) ไม่มีผลทำให้ปริมาณซิลิกอนในฟางข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

● ข้าวสาร

เมื่อพิจารณาปริมาณซิลิกอนในข้าวสารในทุกคำรับทดลอง (ตารางที่ 4.15) พบว่าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 0.88^{\text{NS}}$) โดยปริมาณซิลิกอนในข้าวสารจะอยู่ในช่วง 0.126 – 0.149 $\% \text{SiO}_2$ โดยที่ การเติมปุ๋ยเคมี (0.135 $\% \text{SiO}_2$) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (0.142 $\% \text{SiO}_2$) ระยะต้นข้าวแตกกอ (0.149 $\% \text{SiO}_2$) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (0.147 $\% \text{SiO}_2$) มีผลทำให้ปริมาณซิลิกอนในข้าวสารมากกว่าที่พบในดินเดิม (0.133 $\% \text{SiO}_2$) แต่ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

จึงอาจสรุปได้ว่า การเติมปูนมาร์ล ปุ๋ยเคมี และปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณซิลิกอนในข้าวสาร

● **แกลบ**

เมื่อพิจารณาปริมาณซิลิกอนในแกลบในทุกคำรับทดลอง (ตารางที่ 4.15) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณซิลิกอนในแกลบ มีแนวโน้มที่จะเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในคำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 25.35 % SiO_2 เป็น 27.35 27.70 และ 27.66 % SiO_2 ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร ab, a และ F-value = 2.99*) ในขณะที่การเติมปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ (23.37 % SiO_2) มีผลทำให้ปริมาณซิลิกอนในแกลบ มีแนวโน้มที่จะลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (อยู่กลุ่มอักษร b) ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี (25.45 % SiO_2) กลับไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณซิลิกอนในแกลบ เมื่อเปรียบเทียบกับคำรับทดลองดินเดิม (กลุ่มอักษร ab เดียวกัน)

ทั้งนี้อาจกล่าวได้ว่า การเติมปูนมาร์ล มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณซิลิกอนในแกลบลดลง ในขณะที่ การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณซิลิกอนในแกลบเพิ่มขึ้น ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณซิลิกอนในแกลบ

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.15 องค์ประกอบทางเคมีด้านธาตุอาหารเสริมประโยชน์ ใน ฟาง ข้าวสาร และ แกลบ

ตัวรับทดลอง	ซิลิกอน [SiO_2 (%)]		
	ฟาง	ข้าวสาร	แกลบ
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	13.21	0.133	25.35 ^{ab}
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	12.14	0.126	23.37 ^b
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	13.54	0.135	25.45 ^{ab}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	13.98	0.142	27.35 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	14.55	0.149	27.70 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	14.49	0.147	27.66 ^a
F-value	1.79 ^{NS}	0.88 ^{NS}	2.99 *
CV	9.33 %	11.49 %	8.21 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.4.2 องค์ประกอบทางเคมีด้านธาตุพิษ

องค์ประกอบทางเคมีด้านธาตุพิษของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ105 ในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ที่ทำการศึกษาคือ นิกเกิล แคดเมียม และอลูมิเนียม โดยศึกษาในฟางข้าว ข้าวสาร และแกลบ ทั้งนี้ ปริมาณธาตุพิษ ใช้ กรดไนตริก (HNO_3) และกรดเปอร์คลอริก (HClO_4) ในอัตราส่วน 2 :1 เป็น สารสกัด ทำการวิเคราะห์ตัวอย่างด้วยเครื่องมือ Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometer (ICPMS) ซึ่งผลการศึกษามีรายละเอียดดังต่อไปนี้

● ฟางข้าว

1) นิกเกิล (Ni)

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว (ตารางที่ 4.16) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในตำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 3.79 mg/kg เป็น 5.15 5.35 และ 5.09 mg/kg ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร b, a และ F-value = 8.71*) แต่การเติมปุ๋ยนอร์มัล 0.50 ตัน/ไร่ (3.59 mg/kg) และการเติมปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียวลงดิน (3.98 mg/kg) กลับไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว เมื่อเปรียบเทียบกับตำรับทดลองดินเดิม (กลุ่มอักษร b เดียวกัน)

กล่าวโดยสรุปสำหรับปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ได้ว่า การเติมปุ๋ยนอร์มัล และปุ๋ยเคมี ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าว ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของฟางข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

2) แคดเมียม (Cd)

ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว (ตารางที่ 4.16) ทุกตำรับทดลองมีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้กล่าวคือ ปริมาณแคดเมียมที่ตรวจวัดได้จากเครื่อง ICPMS น้อยกว่า 10 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม ($\mu\text{g}/\text{kg}$)

3) อลูมิเนียม (Al)

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ในทุกตำรับทดลอง (ตารางที่ 4.16) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบอกลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของ

ฟางข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในตำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 50.13 mg/kg เป็น 84.79 86.45 และ 79.87 mg/kg ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร b, a และ F-value = 11.22*) แต่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ (48.00 mg/kg) และการเติมปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียวลงดิน (58.46 mg/kg) กลับไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของฟางข้าวในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว เมื่อเปรียบเทียบกับตำรับทดลองดินเดิม (กลุ่มอักษร b เดียวกัน)

แสดงว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล และปุ๋ยเคมี ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของฟางข้าว ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของฟางข้าวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

● ข้าวสาร

1) นิกเกิล (Ni)

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของข้าวสารในทุกตำรับทดลอง (ตารางที่ 4.17) พบว่าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (F-value = 0.88^{NS}) โดยปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของข้าวสาร จะอยู่ในช่วง 0.42 – 0.51 mg/kg โดยที่ การเติมปุ๋ยเคมี (0.48 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (0.50 mg/kg) ระยะต้นข้าวแตกกอ (0.49 mg/kg) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (0.51 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดในข้าวสารมากกว่าที่พบในดินเดิม (0.46 mg/kg) แต่ไม่มีความต่างทางสถิติ

ทั้งนี้อาจสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี แกลบยลิกไนต์ หรือไม่เติมสิ่งทดลองลงในดินนา ล้วนไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของ ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของข้าวสาร

2) แคดเมียม (Cd)

ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดของข้าวสารในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ทุกตำรับทดลองมีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้กล่าวคือ ปริมาณแคดเมียมที่ตรวจวัดได้จากเครื่อง ICPMS น้อยกว่า 10 µg/kg

3) อลูมิเนียม (Al)

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารในทุกตำรับทดลอง (ตารางที่ 4.17) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับแกลบยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในตำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 7.00 mg/kg เป็น 7.73 7.67 และ 7.68 mg/kg ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร bc, a และ F-value = 5.48*) ในขณะที่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50

ตัน/ไร่ (6.65 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารมีแนวโน้มที่จะลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ เมื่อเปรียบเทียบกับค่ารับทดลองดินเดิม (อยู่กลุ่มอักษร c และ bc) แต่การเติมปุ๋ยเคมี (7.45 mg/kg) กลับมีแนวโน้มที่จะทำปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารเพิ่มขึ้น เมื่อเปรียบเทียบกับค่ารับทดลองดินเดิม (อยู่กลุ่มอักษร ab และ bc)

ทั้งนี้อาจกล่าวได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล มีแนวโน้มที่จะทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารลดลง ในขณะที่ การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของข้าวสารเพิ่มขึ้น ส่วนการเติมปุ๋ยเคมี มีแนวโน้มที่จะทำให้ข้าวสารดูดซับปริมาณอลูมิเนียมได้เพิ่มขึ้น

● แกลบ

1) นิกเกิล (Ni)

เมื่อพิจารณาปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของแกลบ (ตารางที่ 4.18) พบว่าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($F\text{-value} = 1.51^{NS}$) โดยปริมาณนิกเกิลที่แกลบดูดซับได้ จะอยู่ในช่วง 2.85 – 3.17 mg/kg ทั้งนี้ การเติมปุ๋ยเคมี (2.97 mg/kg) เติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก (3.01 mg/kg) ระยะต้นข้าวแตกกอ (3.12 mg/kg) และระยะต้นข้าวตั้งท้อง (3.17 mg/kg) มีผลทำให้ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของแกลบ มากกว่าที่พบในดินเดิม (2.91 mg/kg) แต่ไม่มีความต่างทางสถิติ

อาจสรุปได้ว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล ปุ๋ยเคมี เถ้าลอยลิกไนต์ หรือไม่เติมสิ่งทดลองลงในดินนา ล้วนไม่ก่อให้เกิดความแตกต่างของ ปริมาณนิกเกิลทั้งหมดของแกลบ

2) แคดเมียม (Cd)

ปริมาณแคดเมียมทั้งหมดของแกลบในช่วงเวลาเก็บเกี่ยว ทุกค่ารับทดลองมีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้กล่าวคือ ปริมาณแคดเมียมที่ตรวจวัดได้จากเครื่อง ICPMS น้อยกว่า 10 $\mu\text{g}/\text{kg}$

3) อลูมิเนียม (Al)

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของแกลบ (ตารางที่ 4.18) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของแกลบเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในค่ารับทดลองดินเดิมเท่ากับ 25.00 mg/kg เป็น 32.47 33.67 และ 32.67 mg/kg ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร b, a และ $F\text{-value} = 7.78^*$) ในขณะที่การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ (22.20 mg/kg) และการเติมปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียวลงดิน (26.93 mg/kg) ไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของ

ปริมาณอลูมิเนียมทั้งหมดของแกลบ เมื่อเปรียบเทียบกับตำรับทดลองดินเดิม (กลุ่มอักษร b เดียวกัน)

แสดงว่า การเติมปูนมาร์ล และปุ๋ยเคมี ไม่มีผลต่อการดูดดึงอลูมิเนียมของแกลบ ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้แกลบดูดดึงอลูมิเนียมได้เพิ่มขึ้นจากดินเดิมอย่างมีนัยสำคัญ

ตารางที่ 4.16 องค์ประกอบทางเคมีของฟางข้าวด้านธาตุพืช

ตำรับทดลอง	ปริมาณธาตุพืชในฟางข้าว		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	3.79 ^b	trace	50.13 ^b
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	3.59 ^b	trace	48.00 ^b
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	3.98 ^b	trace	58.46 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	5.15 ^a	trace	84.79 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	5.35 ^a	trace	86.45 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	5.09 ^a	trace	79.57 ^a
F-value	8.71 *	-	11.22 *
% CV	18.29 %	-	26.64 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %
- 4) Trace หมายถึง มีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้ กล่าวคือ มีค่าน้อยกว่า 10 $\mu\text{g/kg}$

ตารางที่ 4.17 องค์ประกอบทางเคมีของข้าวสารด้านธาตุพิษ

ตัวรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษในข้าวสาร		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g}/\text{kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	0.46	trace	7.00 ^{bc}
ดินเดิม + ปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	0.42	trace	6.65 ^c
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	0.48	trace	7.45 ^{ab}
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	0.50	trace	7.73 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	0.49	trace	7.67 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	0.51	trace	7.68 ^a
F-value	0.95 ^{NS}	-	5.48*
% CV	11.22 %	-	7.01 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %
- 4) Trace หมายถึง มีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้ กล่าวคือ มีค่าน้อยกว่า 10 $\mu\text{g}/\text{kg}$

ตารางที่ 4.18 องค์ประกอบทางเคมีของเกลบด้านธาตุพิษ

ตัวรับทดลอง	ปริมาณธาตุพิษในเกลบ		
	นิกเกิล (mg/kg)	แคดเมียม ($\mu\text{g/kg}$)	อลูมิเนียม (mg/kg)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	2.91	trace	25.00 ^b
ดินเดิม + ปุ๋นมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	2.85	trace	22.20 ^b
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	2.97	trace	26.93 ^b
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	3.01	trace	32.47 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	3.12	trace	33.67 ^a
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	3.17	trace	32.67 ^a
F-value	1.51 ^{NS}	-	7.78*
% CV	6.16 %	-	18.28 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตัวรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %
- 4) Trace หมายถึง มีปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถตรวจพบได้ กล่าวคือ มีค่าน้อยกว่า 10 $\mu\text{g/kg}$

4.4.3 องค์ประกอบทางเคมีด้านคุณภาพข้าว

องค์ประกอบทางเคมีคุณภาพข้าวประกอบด้วยปริมาณอมิโลส (Amylose) และความคงตัวของแป้งสุก (Gel consistency) ซึ่งเป็นคุณภาพข้าวเชิงพาณิชย์ เมื่อแยกวิเคราะห์ ตามการวิเคราะห์คุณภาพข้าวหอมมะลิทางเคมี (งามชื่น คงเสรี, 2542) ของข้าวสารในตำรับทดลองดินเดิม (ชุดควบคุม) การเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ การเติมปุ๋ยเคมี รวมถึงการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.5 ตัน/ไร่ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ซึ่งผลการศึกษาวิจัยมีรายละเอียดดังต่อไปนี้

● ปริมาณอมิโลส

เมื่อเปรียบเทียบปริมาณอมิโลสของข้าวสาร (ตารางที่ 4.19) พบว่าการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณอมิโลสในข้าวสารมีค่าลดลง แต่ไม่ถึงขั้นก่อให้เกิดความเปลี่ยนแปลงทางเคมีด้านคุณภาพข้าวสำหรับอมิโลสของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ105 เพราะปริมาณอมิโลสของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ105 มีค่าอยู่ในช่วง 12-18 % (งามชื่น คงเสรี, 2542: ตารางภาคผนวกที่ ผ.2) แต่มีผลทำให้ปริมาณอมิโลสลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ จากที่มีอยู่ในตำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 16.86 % เป็น 14.82 14.83 และ 14.09 % ตามลำดับ (อยู่กลุ่มอักษร a, b และ F-value = 6.19*) ส่วนการเติมปุ๋ยมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่ (17.00 %) และการเติมปุ๋ยเคมี (17.18 %) ไม่ส่งผลให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณอมิโลส เมื่อเปรียบเทียบกับตำรับทดลองดินเดิม (กลุ่มอักษร a เดียวกัน)

แสดงว่า การเติมปุ๋ยมาร์ล และปุ๋ยเคมี ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณอมิโลสของข้าวสาร ในขณะที่การเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง ส่งผลให้ปริมาณอมิโลสของข้าวสารลดลงจากดินเดิมอย่างมีนัยสำคัญ

● ความคงตัวของแป้งสุก

เมื่อพิจารณาความคงตัวของแป้งสุกของข้าวสารในทุกตำรับทดลอง (ตารางที่ 4.19) พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (F-value = 0.24^{NS}) โดยความคงตัวของแป้งสุกจะมีค่าอยู่ในช่วง 78.0-82.7 มิลลิเมตร (มม.) โดยการเติมปุ๋ยเคมีร่วมกับเถ้าลอยลิกไนต์ที่ระยะทำเทือก ระยะต้นข้าวแตกกอ และระยะต้นข้าวตั้งท้อง มีผลทำให้ค่าความคงตัวของแป้งสุกเพิ่มขึ้นจากที่มีอยู่ในตำรับทดลองดินเดิมเท่ากับ 79.50 มิลลิเมตร เป็น 81.66 81.67 และ 81.00 มิลลิเมตร ตามลำดับ แต่ไม่มีความต่างทางสถิติ และไม่ก่อให้เกิดความเปลี่ยนแปลงทางเคมีด้านคุณภาพข้าวสำหรับความคงตัวของแป้งสุก ของข้าวพันธุ์ขาวดอกมะลิ105 เพราะความคงตัวของ

แป้งสุก ของข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ105 มีค่าอยู่ในช่วง 61.0-100.0 มิลลิเมตร (งามชื่น คงเสรี, 2542: ตารางภาคผนวกที่ ผ.3)

แสดงว่า การเติมสิ่งทดลองได้แก่ ปูนมาร์ล ปุ๋ยเคมี และเถ้าลอยลิกไนต์ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงความคงตัวของแป้งสุกของข้าวสาร

ตารางที่ 4.19 องค์ประกอบทางเคมีด้านคุณภาพข้าวพันธุ์ข้าวดอกมะลิ 105

ตำรับทดลอง	องค์ประกอบทางเคมีของคุณภาพข้าว	
	ปริมาณอมิโลส (%)	ความคงตัวของแป้งสุก (มม.)
ดินเดิม (ชุดควบคุม)	16.86 ^a	79.50
ดินเดิม + ปูนมาร์ล 0.50 ตัน/ไร่	17.00 ^a	78.00
ดินเดิม + ปุ๋ยเคมี	17.18 ^a	79.00
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ทำเทือก)	14.82 ^b	81.66
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะแตกกอ)	14.83 ^b	81.67
ดินเดิม+ปุ๋ยเคมี+เถ้าลอยลิกไนต์ 0.50 ตัน/ไร่ (ที่ระยะตั้งท้อง)	14.09 ^b	81.00
F-value	6.19*	0.24 ^{NS}
CV	9.37 %	5.55 %

- หมายเหตุ : 1) ตัวอักษรพิมพ์เล็กที่ต่างกันในแนวตั้ง หมายความว่ามีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยตามตำรับทดลอง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 % ตามวิธี DMRT
- 2) * หมายถึง มีนัยสำคัญทางสถิติที่ 95 %
- 3) NS หมายถึง ไม่มีความแตกต่างกันของค่าเฉลี่ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %