

## บทที่ 2

### การทบทวนเอกสารที่เกี่ยวข้อง

#### 2.1 สภาพดินน้ำขัง

ดินที่ปลูกข้าวในสภาพน้ำขัง จะมีการเปลี่ยนแปลงเป็นวงจร คือ สภาพน้ำขังและสภาพดินแห้งสลับกันไป ดังนั้นในดินที่ปลูกข้าว ก็จะมีการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและชีวะเกิดขึ้น 2 อย่างแตกต่างกันใน 1 ปี นั่นคือ สภาพที่มีออกซิเจน (aerobic หรือ oxidative) และสภาพที่ไม่มีออกซิเจน (anaerobic หรือ reductive) เมื่อดินมีน้ำขังการแลกเปลี่ยนก๊าซระหว่างอากาศในดินและบรรยากาศ จะถูกยับยั้งอย่างรุนแรง ออกซิเจนในบรรยากาศจะเข้าไปสู่ดินโดยการแพร่กระจาย ผ่านชั้นของน้ำที่อยู่เหนือดิน อัตราการแพร่กระจายของออกซิเจนผ่านน้ำจะช้ามากดินก็จะอยู่ในสภาพที่ไม่มีออกซิเจน ออกซิเจนที่มีอยู่เดิมก็จะถูกจุลินทรีย์ในดินนำไปใช้ในการหายใจ (ทัศนีย์, 2531) Kim และคณะ (2002) รายงานว่าในดินนา น้ำขังจำนวนของ cations และ anions มีปริมาณพอๆกัน โดย cations ที่สำคัญได้แก่ Fe Ca Mg Na K และ  $\text{NH}_4^+$  ส่วน anions ที่สำคัญได้แก่  $\text{HCO}_3^-$  Cl Si และ S เป็นต้น โดยกระบวนการเปลี่ยนรูปของการประกอบอินทรีย์ในโตรเจน ไปเป็นสารอนินทรีย์ในโตรเจน (N-mineralization) ในสภาพน้ำขังขึ้นอยู่กับปริมาณอินทรีย์วัตถุในดิน โดยมีอัตราเพิ่มขึ้นใน 7-10 วันแรกและจะค่อยๆ ลดลงเมื่อน้ำขังน้ำยาวนานขึ้น

#### 2.2 ไนโตรเจนกับการเจริญเติบโตของพืช

ธาตุไนโตรเจน (N) เป็นแร่ธาตุอาหารที่มีความสำคัญและมักเกิดภาวะขาดแคลนสำหรับการเจริญเติบโตของพืชปลูก ซึ่งภาวะขาดแคลนธาตุไนโตรเจนสามารถเกิดขึ้นได้แม้มีการใช้ปุ๋ย แต่พืชไม่สามารถใช้ปุ๋ยไนโตรเจนได้อย่างมีประสิทธิภาพ ([www.agnct.org/library/article/eb414.html](http://www.agnct.org/library/article/eb414.html)) เนื้อเยื่อพืชจะพบว่าไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบธาตุที่มีมากเป็นอันดับสี่รองจากคาร์บอน ไฮโดรเจนและออกซิเจน ธาตุไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบของสารชีวโมเลกุลที่สำคัญมากได้แก่ โปรตีน กรดนิวคลีอิก คอลโรฟิลล์ สอร์โอมและสารประกอบทุติยภูมิต่างๆอีกมากมาย ไนโตรเจนเป็นธาตุที่พืชต้องการในปริมาณมาก โดยพืชได้รับไนโตรเจนในรูปของไนเตรท ( $\text{NO}_3^-$ ) และแอมโมเนีย ( $\text{NH}_3$ ) เพื่อนำไปสร้างสารประกอบอินทรีย์ไนโตรเจนในพืช (ปิยดา, 2540) ยงยุทธ (2543) รายงานว่า สารประกอบไนโตรเจนที่พบในเนื้อเยื่อของพืชมีทั้งที่เพิ่งดูดเข้าไปและยังไม่เปลี่ยนแปลงกับอินทรีย์สารซึ่งมีการสังเคราะห์ขึ้นใหม่จากไนเตรทแอมโมเนียและยูเรียที่พืชดูดได้ อินทรีย์สารที่มีไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบอาจแบ่งได้เป็น 6 กลุ่ม คือ โปรตีน กรดอะมิโน สอร์โอมพืช กรดนิวคลีอิก เป็นสารประกอบไนโตรเจนอื่น เช่น ATP, Co-enzymes และสารประกอบไนโตรเจนที่พืชสะสมไว้เป็นต้น

ความต้องการใช้ไนโตรเจนในส่วนที่เป็นลำต้นและใบนั้น (Vegetative body) จะสูงในช่วงต้นของการเจริญเติบโตและจะลดลงเมื่อต้นข้าวมีอายุเพิ่มขึ้นจนกระทั่งถึงช่วงท้ายของระยะการเจริญทางลำ

ต้นและใบหลังจากที่ข้าวออกดอกจะเกิดการเคลื่อนย้ายสารประกอบไนโตรเจนจากอวัยวะที่เป็นลำต้นและใบไปสู่ส่วนที่เป็นเมล็ด และหากพืชได้รับไนโตรเจนไม่เพียงพอจะทำให้ใบล่างมีลักษณะเป็นสีเหลืองในตอนแรกและค่อยๆลุกลามสู่ใบยอดและส่งผลในผลผลิตลดลงในที่สุด

([http://cropwatch.unl.edu/nitrogen\\_issue/nitrogen.pdf](http://cropwatch.unl.edu/nitrogen_issue/nitrogen.pdf)) ดวงใจ และคณะ (2543) ได้ศึกษาธาตุอาหารที่จำกัดการเจริญเติบโตของข้าวในดินทางภาคตะวันออกเฉียงเหนือของประเทศไทย พบว่า การขาดธาตุไนโตรเจนมีผลกระทบต่อการเจริญเติบโตของข้าวในดินเกือบทุกแหล่ง โดยเฉพาะอย่างยิ่งในดินซุรร้อยเอ็ด อุบลฯ และดินซุคพิมาย Safeena และคณะ (1999) รายงานว่า การสร้างมวลชีวภาพและการตั้งไนโตรเจนของข้าวที่ปลูกในสภาพน้ำขัง จะสูงกว่าการสร้างมวลชีวภาพและการตั้งไนโตรเจนของข้าวที่ปลูกในสภาพที่ไม่ขังน้ำส่งผลให้ผลผลิตของข้าวที่ปลูกในสภาพน้ำขังนั้นสูงกว่า [www.ppi-far.org/far/farguide.mif](http://www.ppi-far.org/far/farguide.mif) รายงานว่า การใส่ปุ๋ยไนโตรเจนในนาข้าวในรูปของปุ๋ยยูเรียจะเกิดการสูญเสียธาตุไนโตรเจนโดยกระบวนการ ammonia volatilization มากกว่าการใส่ปุ๋ยในรูปปุ๋ย ammonium sulfate และผลผลิตข้าวจะเพิ่มขึ้นเมื่อใส่ปุ๋ยไนโตรเจนมากขึ้น

### 2.3 การสูญเสียธาตุไนโตรเจนจากดินนา

โดยทั่วไป แล้วดินที่ใช้ปลูกข้าวจะมีลักษณะของการเปียกและแห้งสลับกันไป ดังนั้นในดินที่ปลูกข้าวนี้จะมีกระบวนการทางเคมีและชีวะเกิดขึ้น 2 แบบในช่วง 1 ปี นั่นคือสภาพ aerobic หรือ oxidative และสภาพ anaerobic หรือ reductive ในสภาพ anaerobic เมื่อดินนามีน้ำขัง การแลกเปลี่ยนก๊าซระหว่างอากาศในดินและบรรยากาศจะถูกยับยั้งอย่างรุนแรง โดยการแพร่กระจายของก๊าซออกซิเจนลงไปยังผิวน้ำมีอัตราการแพร่กระจายช้ามาก ส่วนปริมาณของออกซิเจนที่มีอยู่ก็จะถูกจุลินทรีย์นำไปใช้ในกระบวนการหายใจ (ทัศนีย์, 2531)

ข้าวที่ปลูกในบริเวณที่ลุ่มสามารถใช้ประโยชน์จากปุ๋ยยูเรียได้เพียงแค่ 30-40% ของปริมาณไนโตรเจนที่ใส่ลงไป ทั้งนี้เนื่องจากเกิดการสูญเสียไนโตรเจนในรูปก๊าซไปในบรรยากาศเป็นส่วนใหญ่ (สาครและคณะ, 2540 ; [www.hort.purdue.edu/rhodesv/hort640c/1000001.htm](http://www.hort.purdue.edu/rhodesv/hort640c/1000001.htm)) สอดคล้องกับ Raun and Johnson (1999) รายงานว่า ปุ๋ยไนโตรเจนที่ให้กับพืชจะสูญเสียในรูปของก๊าซ โดยกระบวนการ denitrification กระบวนการ volatilization การไหลเข้าตามผิวดิน (runoff) และการชะล้างลงดินชั้นล่าง (leaching) เช่นเดียวกับ [www.fertilizer.org/lifa/publicat/html/pubman/rice.pdf](http://www.fertilizer.org/lifa/publicat/html/pubman/rice.pdf) รายงานว่า การสูญเสียไนโตรเจนที่ใส่ในนาข้าวนี้ โดยกระบวนการหลายๆกระบวนการเช่น ammonia volatilization, denitrification, leaching และ runoff [www.misschem.com/ser\\_reports/cotton.pdf](http://www.misschem.com/ser_reports/cotton.pdf) รายงานว่า ธาตุไนโตรเจนเกิดการสูญเสียได้หลังจากที่ใส่ปุ๋ยให้แก่พืช เช่น ไนเตรท ( $\text{NO}_3^-$ ) สามารถถูกชะล้างได้ง่าย การสูญเสียไนโตรเจนโดยกระบวนการ denitrification ในรูปก๊าซ เช่น  $\text{N}_2$  และ  $\text{N}_2\text{O}$  การสูญเสียไนโตรเจนโดยกระบวนการ ammonia volatilization หลังจากใส่ปุ๋ยยูเรีย หรือ ammonium sulfates

เปียกน้ำจะปลดปล่อยธาตุซิลิคอน (Silicon) ที่ละลายน้ำได้เรียก Silicic acid หรือ monosilic acid ซึ่งรากพืชสามารถดูดลำเลียงจากสารละลายดินขึ้นไปพร้อมกับน้ำทำให้เซลล์พืชแข็งแรง

([www.thaiaagro.com/varticle/silicom.html](http://www.thaiaagro.com/varticle/silicom.html)) ปรีดา และคณะ (2535) รายงานว่า ความสามารถในการแลกเปลี่ยนประจุบวกของซีโอไลต์นี้มีค่าสูงกว่าแร่ดินเหนียวที่สำคัญๆที่พบในดินหลายเท่าตัว โดยทั่วไปซีโอไลต์มีค่า CEC อยู่ระหว่าง 100-300 meq/100g ตัวแร่ซีโอไลต์ที่มีพื้นที่ผิวสูงมากจึงสามารถดูดซับธาตุต่างๆได้หลายชนิด เช่น K Ca Mg Na และ Ba เป็นต้น นอกจากนี้ยังสามารถดูดซับเอาโมเลกุลสารอินทรีย์-อนินทรีย์ได้หลายชนิด เช่น  $\text{NH}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  และอื่นๆ เป็นต้น

จากคุณสมบัติดังกล่าวข้างต้น ภูเขาไฟ (Pumice) นอกจากจะสามารถดูดซับเอาโมเลกุลสารอินทรีย์-อนินทรีย์ได้หลายชนิด เช่น  $\text{NH}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  และอื่นๆแล้ว เมื่อสลายตัวยังจะปลดปล่อยธาตุ Silicon ออกมาจึงได้มีผู้ทำการศึกษาเพื่อหาเส้นทางนำภูเขาไฟหรือวัสดุต่างๆเพื่อเป็นแหล่งของ silicon ให้แก่พืชมาใช้ประโยชน์ในทางการเกษตรเพิ่มขึ้น Matichenkov (มปป.) รายงานว่า ธาตุ silicon สามารถเพิ่มประสิทธิภาพการผลิตทางการเกษตรได้ โดยธาตุ Silicon ช่วยให้พืชมีความต้านทานต่อโรคและแมลงศัตรู ตลอดจนสภาพภูมิอากาศที่ไม่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโต นอกจากนี้ธาตุ Silicon ยังช่วยปรับปรุงคุณสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของดิน ตลอดจนช่วยรักษาระดับแร่ธาตุอาหาร เช่น ธาตุ N, P และ K จากการชะล้าง (leaching) และอยู่ในรูปพร้อมที่จะเป็นประโยชน์ต่อพืช Rahman และคณะ(1998) รายงานว่าเมื่อปริมาณของ Silicon เพิ่มขึ้นจะทำให้น้ำหนักแห้งของรากข้าวเพิ่มสูงขึ้น Ma และคณะ (1989) รายงานว่าเมื่อข้าวขาดธาตุ Silicon ในระยะการสร้างดอก (reproductive stage) ทำให้น้ำหนักแห้งรวมและน้ำหนักเมล็ดข้าวลดลงถึง 20% และ 50% ตามลำดับ

Chancharoonsook และคณะ (2002) รายงานว่า การใส่ silicon ร่วมกับปุ๋ย N-P-K ให้แก่ข้าวทำให้การเจริญเติบโต การดูดซับธาตุ N, P และ K ตลอดจนผลผลิตของข้าวสูงกว่าการใส่ปุ๋ย N-P-K อย่างเดียว เช่นเดียวกับ Nagabovanallib และคณะ (2002) รายงานว่า การใส่ silicon ในรูปของแกลบเผา (Rice Hull Ash) กับข้าวนาดำ ทำให้ผลผลิตของข้าวเพิ่มสูงขึ้น ซึ่งสามารถใช้ทดแทนธาตุ phosphate ได้ Ferguson และคณะ(1986) รายงานว่า Clinoptilolite-zeolite ซึ่งเป็นธาตุ silicon ในธรรมชาติ สามารถที่จะเพิ่มค่า CEC และความสามารถในการอุ้มน้ำในดินทรายได้ นอกจากนี้ยังทำให้การเจริญเติบโตของรากหญ้าเพิ่มมากขึ้น จตุพร และปราชญ์ (2545) รายงานว่า การเสริมธาตุ silicon ในรูปของ zeolite มีผลต่อการเจริญเติบโตของผักกาดเขียวกวาดุ้ง กล่าวคือ ผักกาดเขียวกวาดุ้งมีน้ำหนักแห้งเพิ่มขึ้นเมื่อมีการใช้ zeolite เพิ่มขึ้น

## 2.6 ข้าวและการจัดการธาตุอาหารเพื่อการผลิตข้าว

ข้าว (Rice) เป็นพืชที่ใช้เป็นอาหารที่มีความสำคัญยิ่ง โดยข้าวเป็นพืชจำพวกใบเลี้ยงเดี่ยว ในวงศ์ Gramineae เป็นพืชจำพวกหญ้ามีใบยาวและบาง เส้นใบเป็นแบบขนาน ลำต้นเป็นข้อและมีดอก ในฤดูเก็บเกี่ยวที่ปลายของแต่ละกอจะมีก้านอ่อนเล็กๆ แต่ละก้านมีเมล็ดข้าวติดอยู่เป็นแถวมีเปลือกหุ้มเมล็ด ถ้าเขย่าเบาๆจะทำให้เมล็ดหลุดจากข้อ เมล็ดข้างในจะหลุดออกจากเปลือกได้โดยการตำหรือสีนวด เมล็ดข้าวที่เอาเปลือกออกแล้วทำให้สุกโดยการต้มหรือนึ่งเพื่อรับประทานเป็นอาหาร

(<http://www.human.rice.ac.th/icon/locol>)

การสร้างและสะสมน้ำหนักรากของต้นข้าว เป็นการเปลี่ยนแปลงสัดส่วนระหว่างน้ำหนักของอวัยวะต่างๆของต้นกับปริมาณแร่ธาตุอาหาร ในส่วนอวัยวะนั้นๆของข้าว ซึ่งเป็นเหตุเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงสถานะทางสรีรวิทยาของต้นจากการเจริญในระยะต่างๆและสภาพทางสิ่งแวดล้อม เช่น อุณหภูมิ ความเป็นประ โยชน์ของแร่ธาตุอาหารต่างๆในดิน ในช่วงระหว่างการเจริญเติบโตและพัฒนา ลักษณะพฤติกรรมการสะสมไนโตรเจนในอวัยวะที่เป็นส่วนลำต้นมีปริมาณสูงในช่วงต้นของระยะการเจริญและลดลงในช่วงต่อมา ทั้งนี้เนื่องจากการเคลื่อนย้ายสารประกอบไนโตรเจนและสารประกอบคาร์โบไฮเดรตจากอวัยวะที่เป็นส่วนลำต้นมาสู่ส่วนที่เป็นเมล็ด ทำให้ปริมาณของสารประกอบคาร์โบไฮเดรตจากส่วนต้นในระยะการเจริญทางลำต้นและใบลดลง และหลังจากออกดอกปริมาณของสารประกอบคาร์โบไฮเดรตเพิ่มขึ้นในส่วนที่เป็นเมล็ด (De Datta, 1981)

ข้าวเปลือกมีองค์ประกอบเป็นไนโตรเจน 1.1 เปอร์เซ็นต์ ฟอสฟอรัส 0.20 เปอร์เซ็นต์ และโพแทสเซียม 0.29 เปอร์เซ็นต์ ฟางข้าวและตอซังมีไนโตรเจน 0.65 เปอร์เซ็นต์ ฟอสฟอรัส 0.10 เปอร์เซ็นต์ และโพแทสเซียม 1.40 เปอร์เซ็นต์ ธาตุอาหารที่ถูกดูดซับไปถูกทดแทนตามธรรมชาติจากการสลายตัวของวัตถุต้นกำเนิดดิน จากน้ำฝนและน้ำชลประทาน และจากกิจกรรมของจุลินทรีย์ ข้าวพันธุ์ใหม่ซึ่งให้ผลผลิตสูงและปลูกมากกว่า 1 ครั้งต่อปี ธาตุอาหาร ไม่สามารถถูกทดแทนได้ตามธรรมชาติ ธาตุไนโตรเจนได้จากกิจกรรมของจุลินทรีย์ น้ำฝน ตะกอนดินจากแม่น้ำและการสลายตัวของอินทรีย์วัตถุ ส่งเสริมการเจริญเติบโตและการแตกกอ ธาตุฟอสฟอรัสได้จากการสลายตัวของวัตถุต้นกำเนิดดิน ส่งเสริมการแตกกอ การพัฒนาของราก การออกรวง โดยฟอสฟอรัสที่ใช้ไม่หมดจะเหลืออยู่ในดิน โพแทสเซียมในดิน ได้จากการสลายตัวของวัตถุต้นกำเนิดดินและน้ำจากแม่น้ำ เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนย้ายแป้งและน้ำตาล เพิ่มพื้นที่ใบและปริมาณคลอโรฟิลล์ ผลผลิตของข้าว 800-1,200 กิโลกรัมต่อไร่ ต้องการไนโตรเจนประมาณ 12.8-24.0 กิโลกรัมต่อไร่ ฟอสฟอรัสประมาณ 5.5-11.0 กิโลกรัมต่อไร่ และโพแทสเซียมประมาณ 8.0-10.0 กิโลกรัมต่อไร่ ซึ่งสัดส่วนและอัตรารวมทั้งวิธีการใส่ปุ๋ยในนาอินทรีย์อาจไม่ถูกต้องเพราะแตกต่างกันอย่างมากกับความต้องการของข้าว (พิสิฐ, 2544)

ในการผลิตข้าวในพื้นที่ภาคตะวันออกเฉียงเหนือ นั้น จากการวิเคราะห์พบว่า ธาตุอาหารที่มีส่วนจำกัดการเจริญเติบโตของข้าว โดยเฉพาะอย่างยิ่งดินซุคร้อยเอ็ด อุบลและดินซุดพินายมากที่สุดคือ ธาตุ

ไนโตรเจน และรองลงมาคือ ธาตุฟอสฟอรัส ซึ่งจากข้อมูลที่ได้ทำการศึกษาแสดงให้เห็นว่า การขาดแร่ธาตุอาหารอื่นๆ โดยทั่วไปมีผลน้อยมากเมื่ออยู่ในสภาพที่มีน้ำอย่างเพียงพอ โดยในกรรมวิธีที่มีการขาดแร่ธาตุไนโตรเจนมีผลกระทบอย่างรุนแรงต่อการเจริญเติบโตของข้าว แสดงให้เห็นถึงความสำคัญของธาตุไนโตรเจนต่อการผลิตข้าวในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ (ดวงใจ และคณะ, 2543)

ในลักษณะเดียวกัน Suriya-arunroj และคณะ (2000) รายงานเพิ่มเติมอีกว่า ความสูงต้นกล้าและการพัฒนาพื้นที่ใบในช่วงการเจริญเติบโตระยะแรกของข้าวจะลดลงหากข้าวได้รับแร่ธาตุอาหารฟอสฟอรัสไม่เพียงพอ และในช่วงระยะการเจริญต่อมาลักษณะการเจริญเติบโตดังกล่าวข้างต้นจะได้รับผลกระทบมากขึ้นหากข้าวขาดแร่ธาตุไนโตรเจน

Naklang (มปป.) ได้ทำการศึกษาการใช้ปุ๋ยเคมีและปุ๋ยคอกต่อผลผลิตข้าวในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ โดยทำการทดลองทั้งสิ้น 26 การทดลองใน 8 สถานที่ในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ พบว่า ปุ๋ยไนโตรเจนเป็นปุ๋ยที่มีประสิทธิภาพสูงสุดที่ทำให้ผลผลิตเฉลี่ยของข้าวเพิ่มสูงขึ้นในทุกสถานที่ที่ทำการทดลอง แสดงให้เห็นว่า ธาตุไนโตรเจนเป็นแร่ธาตุอาหารที่จำกัดการให้ผลผลิตของข้าวในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ ส่วนการใส่ปุ๋ยฟอสฟอรัสและโพแทสเซียมจะมีประสิทธิภาพช่วยเพิ่มผลผลิตข้าวได้ดีหากใช้ร่วมกับปุ๋ยไนโตรเจน และการใส่ปุ๋ยผสมไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโพแทสเซียม จะทำให้ผลผลิตข้าวสูงกว่าการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนเพียงอย่างเดียว

Chancharoonsook (2002) รายงานว่า การใส่ปุ๋ย NPK ร่วมกับ Si ในรูปของแฉะแกลบ พบว่า ทำให้การเจริญเติบโตและผลผลิตโตของข้าวสูงกว่าการให้ปุ๋ยในรูป NPK เพียงอย่างเดียว

การใส่ปุ๋ยไนโตรเจนในกรรมวิธีที่แตกต่างกัน คือ กรรมวิธีที่ 1 ใส่ปุ๋ยแอมโมเนียมซัลเฟต 1 ครั้ง 3 สัปดาห์หลังปักดำ กรรมวิธีที่ 2 แบ่งเป็น 2 ส่วนเท่าๆกัน โดยใส่หลังปักดำ 2 และ 6 สัปดาห์ กรรมวิธีที่ 3 แบ่งเป็น 2 ส่วนเท่าๆกัน โดยใส่รองพื้นก่อนการปักดำและหลังการปักดำ 6 สัปดาห์ กรรมวิธีที่ 4 แบ่งเป็น 3 ส่วนเท่าๆกัน โดยใส่รองพื้นก่อนการปักดำและหลังการปักดำ 3 และ 6 สัปดาห์ กรรมวิธีที่ 5 ไม่ใส่ปุ๋ยแอมโมเนียมซัลเฟต (control) กรรมวิธีที่ 6 ไม่ปลูกข้าวและไม่ใส่ปุ๋ยแอมโมเนียมซัลเฟต (blank) พบว่า การแบ่งใส่ปุ๋ยไนโตรเจนที่ระยะเวลาต่างๆกันในแปลงที่มีอินทรีย์วัตถุและ total N สูง ไม่ทำให้ผลผลิตของข้าวแตกต่างกันในทางสถิติ แต่ในแปลงที่มีอินทรีย์วัตถุและ total N ต่ำ พบว่าการแบ่งใส่ปุ๋ยครั้งละเท่าๆกัน 3 ครั้ง คือ ก่อนการปักดำ และ 3 และ 6 สัปดาห์หลังการย้ายกล้าทำให้ได้ผลผลิตเมล็ดสูงที่สุด (วิภา และไพบุลย์, 2545) นอกจากนี้ สาคร และ เจนวิทย์ (2545) รายงานเพิ่มเติมว่า การใส่ปุ๋ยยูเรียทำให้ผลผลิตเมล็ดและปริมาณการดูดกินไนโตรเจนทั้งในเมล็ดและฟางข้าวสูงกว่าดำรับการทดลองที่ไม่ใส่อะไรเลยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

กฤษณ์ และคณะ (2545) ได้ทำการศึกษาเวลาและสัดส่วนที่เหมาะสมในการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนสำหรับข้าวนาหว่าน พบว่า ข้าวให้ผลผลิตดีที่สุดเมื่อใส่ปุ๋ยไนโตรเจนในอัตรา 60 กิโลกรัมต่อเฮกตาร์ แบ่งใส่เป็น 3 สัปดาห์ โดย 15 กิโลกรัมต่อเฮกตาร์ ใส่เมื่อ 15 วัน และ 30 วันหลังข้าวงอกและที่เหลืออีก

30 กิโลกรัมต่อเฮกตาร์ ใใส่เมื่อ 45 วันหลังข้าวออกทั้งฤดูนาปรังและนาปี ลักษณะการแตกกอ อัตราการเจริญเติบโต น้ำหนักแห้ง และพื้นที่ใบ รวมทั้งความสูงมากกว่ากรรมวิธีอื่นๆ โดยข้าวนาหว่านจะตอบสนองต่อปุ๋ยไนโตรเจนเมื่อใส่ในช่วงใกล้ๆกับการเปลี่ยนแปลงเข้าสู่ระยะออกดอก เช่นเมื่อข้าวเริ่มกำเนิดตาดอก (Panicle initiation) ซึ่งมีความต้องการปุ๋ยไนโตรเจนมากในระยะนี้

มนตรี และคณะ (2550) ได้ศึกษาอิทธิพลของปุ๋ยอินทรีย์เคมีต่อการเจริญเติบโตและผลผลิตของข้าวขาวดอกมะลิ 105 พบว่า การใส่ปุ๋ยเคมีสูตร 16-16-8 อัตรา 50 กก./ไร่ ทำให้จำนวนรวงต่อกอและจำนวนเมล็ดดีต่อรวงสูงกว่าตำรับที่มาใส่ปุ๋ยอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

พัชรี และคณะ (2547) ได้ทำการศึกษาเพื่อเพิ่มผลผลิตข้าวโดยใช้ปุ๋ยเคมีภายใต้การจัดการน้ำเพื่อลดก๊าซมีเทนจากนาข้าว พบว่า การใส่ปุ๋ยรองพื้นสูตร 16-16-8 อัตรา 20 กิโลกรัมต่อไร่และแต่งหน้าด้วยปุ๋ยแอมโมเนียมซัลเฟต 30 กิโลกรัมต่อไร่ หรือปุ๋ยยูเรีย 14 กิโลกรัมต่อไร่ร่วมกับการจัดการน้ำในนา โดยการปล่อยให้น้ำแห้งบางช่วงจะสามารถให้ผลผลิตข้าวสูงและมีการปล่อยก๊าซมีเทนต่ำ

บรรยง และวิริยะ (2542) รายงานว่า การใส่ซากถั่วลิสงเป็นอินทรีย์วัตถุก่อนการปลูกข้าว ทำให้ข้าวขาวดอกมะลิ 105 มีการเจริญเติบโตเพิ่มขึ้น โดยข้าวมีการสะสมธาตุอาหารหลักทั้ง 4 ธาตุ (N,P,K และ Ca) ได้ดีกว่าข้าวที่ได้รับปุ๋ยเคมีเพียงอย่างเดียว

สาคร และคณะ (2547) รายงานว่า ระหว่างกรรมวิธีที่ใส่ยูเรียไม่ว่าใส่เพียงอย่างเดียวหรือร่วมกับการใส่ฟางหรือขี้เถ้าแกลบให้ผลผลิตเมล็ดไม่แตกต่างกัน แต่ทั้งหมดสามารถเพิ่มผลผลิตเมื่อเปรียบเทียบกับกรรมวิธีที่ไม่ใส่อะไรเลยและกรรมวิธีที่ใส่เฉพาะฟางข้าว

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY