

## บทที่ 1

## บทนำ

ข้าวคูดใช้ในโตรเจนจากสารละลายดินทั้งในรูปแอมโมเนียม ( $\text{NH}_4^+$ ) และไนเตรต ( $\text{NO}_3^-$ ) ถ้าไม่รวมถึงการคูดใช้ของข้าวและการถูกชะล้างหรือสูญหายไปจากดิน ความเข้มข้นของไนโตรเจนในรูปดังกล่าวเป็นผลลัพธ์มาจากกระบวนการ mineralization - immobilization โดยกิจกรรมของจุลินทรีย์ซึ่งมีอินทรีย์วัตถุเป็นแหล่งใหญ่ของไนโตรเจนที่อยู่ในดิน (Norton, 2000) ความเข้มข้นของไนเตรตและแอมโมเนียมทั้งที่อยู่ในสารละลายและดูดซับอยู่บนอนุภาคดินที่แลกเปลี่ยนได้ (exchangeable  $\text{NH}_4^+$ ) มักใช้เป็นดัชนีที่สำคัญอันหนึ่งในการประเมินระดับความเป็นประโยชน์ของไนโตรเจน (Sim, 2000) แต่ในสภาพดินที่มีการขังน้ำจะใช้ปริมาณ  $\text{NH}_4^+ - \text{N}$  ที่เกิดขึ้นหลังการขังน้ำ 2 สัปดาห์ ที่อุณหภูมิ  $40^\circ\text{C}$  เป็นการวัดค่าไนโตรเจนที่เป็นประโยชน์ ซึ่งปริมาณของไนโตรเจนในรูปดังกล่าวมักถือว่าเป็นอินทรีย์ไนโตรเจนที่คงเหลืออยู่ในดินหรือที่เรียกว่า residual N (Dahnke and Johnson, 1990) ซึ่งจะมีการผันแปรและเปลี่ยนแปลงได้ง่าย โดยเฉพาะอย่างยิ่งในช่วงฤดูของการเพาะปลูกที่มีอุณหภูมิและความชื้นที่พอเหมาะต่อกิจกรรมของจุลินทรีย์ นอกจากนี้ดินในเขตร้อนชื้นซึ่งมีการถ่ายเทอากาศดีแอมโมเนียมส่วนใหญ่จะเปลี่ยนมาอยู่ในรูปไนเตรตโดยกระบวนการ nitrification ทำให้ง่ายต่อการชะล้างสูญหายลงสู่ดินชั้นล่างอีกทั้งยังส่งผลให้เกิดมลภาวะของแหล่งน้ำตามมา ดังนั้นความเป็นประโยชน์ของไนโตรเจนจึงขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของแอมโมเนียม-ไนเตรต ที่บริเวณรากพืชในแต่ละช่วงของการเจริญเติบโต โดยเฉพาะอย่างยิ่งในระยะที่พืชกำลังเจริญเติบโตเต็มที่ในช่วง vegetative growth

ในสภาพดินน้ำขังสำหรับปลูกข้าวจะมีลักษณะที่สำคัญ คือ การมีข้อจำกัดของปริมาณ  $\text{O}_2$  เนื่องจากอัตราการเคลื่อนที่ของ  $\text{O}_2$  ผ่านน้ำที่ขังเหนือดินจะช้ากว่าอัตราการลดลงของ  $\text{O}_2$  ในดินที่ถูกใช้ไปในกระบวนการ respiration ของจุลินทรีย์ดิน โดยทั่วไปดินนาจะขาด  $\text{O}_2$  ภายใน 1-2 วัน หลังการขังน้ำและอาจทำให้เกิดชั้นของดินต่างกัน 2 ชั้นคือ oxidized layer (aerobic surface layer) ซึ่งเป็นชั้นบางๆ ที่สัมผัสกับน้ำและชั้น reduced layer (anaerobic layer) ซึ่งอยู่ชั้นล่างถัดลงมาจากชั้นออกซิไดซ์จะไม่มี  $\text{O}_2$  ในชั้นนี้ (De Datta, 1981) และอยู่ในสภาพรีดักชันซึ่งสภาพดังกล่าวทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของไนโตรเจนที่อยู่ในรูปของ  $\text{NH}_4^+/\text{NO}_3^-$  เนื่องจากกระบวนการ nitrification และ denitrification จะเกิดควบคู่กันไป (Inko et al., 1998) โดยพบว่าเมื่ออินทรีย์ไนโตรเจนสลายตัวเกิดเป็น  $\text{NH}_4^+$  จะทำให้ความเข้มข้นของ  $\text{NH}_4^+$  แตกต่างกันเกิดการแพร่กระจายไปยังชั้นที่มีออกซิเจนและจะถูก oxidized เป็น  $\text{NO}_3^-$  ซึ่งจะคงตัวในชั้นที่มีออกซิเจนนี้ แต่เนื่องจากความเข้มข้นที่ต่างกันก็จะทำให้  $\text{NO}_3^-$  เคลื่อนที่ลงมายังชั้น

ที่ไม่มีออกซิเจนและถูก denitrified เป็น  $N_2O$  หรือ  $N_2$  ซึ่งจะสูญหายไป ปฏิกริยาจะดำเนินต่อไปตราน ไคที่มี  $NO_3^-$  เกิดขึ้นในชั้นที่มีออกซิเจนหรือมีแหล่ง  $NH_4^+$  ในชั้นที่มีออกซิเจน จะเห็นได้ว่ากระบวนการ nitrification และ denitrification จะเป็นการเปลี่ยนรูปของไนโตรเจนในรูปของสารประกอบเป็น ก๊าซไนโตรเจนและเป็นปฏิกิริยาที่ก่อให้เกิดการสูญเสียไนโตรเจนในดินที่สำคัญ (Patrick and Reddy, 1978) และทำให้มีการสูญเสียไปของปุ๋ยอินทรีย์ไนโตรเจนจากกระบวนการดังกล่าวประมาณ 30-40% ในรูปของ  $N_2O$  และ  $N_2$  โดยจะเกิดขึ้นในช่วง 7-12 วันหลังจากใส่ปุ๋ยอินทรีย์ไนโตรเจนในดินนํ้าจิ่ง (De Datta, 1981) กระบวนการ nitrification และ denitrification นอกจากจะเกิดที่ชั้นที่มีออกซิเจนและ ชั้นที่ไม่มีออกซิเจนสัมผัสกันแล้ว ยังเกิดขึ้นได้ที่บริเวณรากข้าวเพราะออกซิเจนจากบรรยากาศสามารถ ที่จะซึมผ่านกาบใบของข้าวมายังรากเพื่อใช้ในการหายใจ ทำให้บริเวณรากข้าวมีส่วนที่สัมผัสออกซิเจน กับส่วนที่ไม่สัมผัสออกซิเจน ก่อให้เกิดกระบวนการดังกล่าวได้เช่นกัน (Patrick and Reddy, 1978) ดังนั้นการศึกษาถึงกลไกการเปลี่ยนแปลงของ  $NH_4^+ / NO_3^-$  จัดได้ว่าเป็นอีกพื้นฐานความรู้ที่สำคัญในการจัดการเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการใช้ปุ๋ยอินทรีย์ไนโตรเจนในสภาพดินนํ้าจิ่ง

สำหรับการเพิ่มประสิทธิภาพของการใช้ปุ๋ยไนโตรเจนในนาข้าวในทางปฏิบัติสามารถทำได้ โดยการใส่ปุ๋ยในรูปของ  $NH_4^+$  ในปริมาณที่พอเหมาะต่อความต้องการของข้าวในแต่ละช่วงอายุของการ เจริญเติบโต ทั้งนี้พืชจะดูดใช้ปุ๋ยดังกล่าวได้อย่างรวดเร็วทำให้ปริมาณของ  $NH_4^+$  ที่จะถูกเปลี่ยนไปเป็น  $NO_3^-$  และสูญหายไปโดยกระบวนการ denitrification ลดลง นอกจากนั้นแนวโน้มการสูญเสียไนโตรเจน โดยการถูกระด้างลงสู่ส่วนล่างของดินจะลดลงไปด้วย เนื่องจากว่าในปัจจุบันการสูญเสียไนโตรเจน โดยการระด้าง ไม่ได้มีปัญหาเฉพาะในเรื่องเศรษฐกิจ แต่ยังส่งผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมด้วยเพราะการระด้าง สารประกอบไนโตรเจน ( $NO_3^-$ -N) ลงสู่แหล่งน้ำใต้ดิน ทำให้เกิดการปนเปื้อนของสารประกอบ ไนโตรเจนสู่แหล่งน้ำธรรมชาติ ส่งผลกระทบต่อพืชและสิ่งมีชีวิตในน้ำอีกด้วย (ทักษิณ, 2543)

วัตถุประสงค์ของการทดลอง เพื่อศึกษาอิทธิพลของการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนในแต่ละช่วงอายุของ ข้าวนาข้าว ต่อการเปลี่ยนแปลงและแนวโน้มของการถูกระด้างของ  $NH_4^+ / NO_3^-$  ในดินตลอดจนการเจริญ เติบโตและผลผลิตของข้าว ประโยชน์ที่จะได้รับการศึกษาคือสามารถใช้ความรู้ที่ได้เป็นแนวทางในการ กำหนดระยะเวลาที่เหมาะสมในการใส่ปุ๋ยไนโตรเจนให้กับข้าวซึ่งนอกจากจะเป็นการใช้ปุ๋ยอย่างมีประสิทธิภาพในการผลิตแล้วยังเป็นการป้องกันมลภาวะของไนโตรเจนสู่สภาพแวดล้อมได้อีกทางหนึ่ง