

# ผลการใช้ปูนขาวยิปซัมและโพแทสเซียมคลอไรด์ต่อการเจริญเติบโต<sup>1</sup> และการดูดธาตุอาหารของต้นกล้าลองกอง

จำเป็น อ่อนทอง<sup>2</sup> สุรชาติ เพชรแก้ว<sup>2</sup> สายใจ กิมสงวน<sup>3</sup> และ ณรงค์ มະลี<sup>4</sup>

## บทคัดย่อ

การใช้ปูนและยิปซัม เพื่อแก้ปัญหาความเป็นพิษของอะลูมิเนียมในดินกรด ตลอดจนการใช้ปูนโพแทสเซียม อาจมีผลต่อการดูดใช้ธาตุอาหารของลองกอง จึงได้ทดลองปัจจัยต้นกล้าลองกองในดินคงของ โดยวางแผนการทดลองแบบสุ่มอย่างสมบูรณ์ ทำ 5 ชั้น ๆ ละ 1 ต้น ประกอบด้วย 4 ทรีตเม้นต์ คือ 1) ไม่ปรับปูน(รุ่งดิน 2) ใส่ปูนขาว 1.07 กรัมต่อต้น 5 วัน(กรัม 3) ใส่ปูนขาว 3.33 กรัมต่อต้น 5 วัน(กรัม 4) ใส่ยิปซัม ในทุกทรีตเม้นต์ใส่ธาตุในต่อเรื่น พอสฟอรัส โพแทสเซียม และแมกนีเซียม ผลการทดลองพบว่า ปริมาณอะลูมิเนียมที่แตกเปลี่ยนได้ในดินลดลงตามปริมาณปูนขาวที่ใส่ และการใส่ปูนขาวสามารถลดปริมาณอะลูมิเนียมในดินได้ดีกว่าการใส่ยิปซัม การใส่ปูนขาวและยิปซัม มีแนวโน้มทำให้ความเข้มข้นของธาตุอาหารในลองกองเพิ่มขึ้น แต่ไม่ได้ทำให้ต้นกล้าลองกองเจริญเติบโตดีขึ้น เมื่อศึกษาผลของการใส่ปูนขาวและปูนโพแทสเซียมคลอไรด์ต่อการดูดใช้ธาตุอาหารของต้นกล้าลองกองลดลง โดยในทรีตเม้นต์ที่ได้รับปูนโพแทสเซียมมีปริมาณการดูดใช้โพแทสเซียมของต้นกล้าลดลงลดลง ลดลงจาก 863 เป็น 720 มิลลิกรัมต่อต้น และทรีตเม้นต์ที่ไม่ได้รับปูนโพแทสเซียมมีค่าลดลงจาก 579 และ 356 มิลลิกรัมต่อต้น เมื่อไม่ใส่และใส่ปูนขาว ตามลำดับ ในขณะเดียวกัน การใส่ปูนโพแทสเซียมก็ทำให้ปริมาณการดูดใช้แคลเซียม และแมกนีเซียมของต้นกล้าลดลงลดลง จากการวิเคราะห์ค่าสัมประสิทธิ์สนับสนุน (*r*) ระหว่างธาตุอาหารในใบลองกอง จำนวน 60 ต้น พบว่า ในใบที่มีความเข้มข้นของโพแทสเซียมสูงจะทำให้มีความเข้มข้นของแคลเซียมและแมกนีเซียมต่ำ โดยค่า *r* ระหว่างแคลเซียมและโพแทสเซียม และระหว่างแมกนีเซียมและโพแทสเซียม เท่ากับ -0.532\*\* และ -0.663\*\* ตามลำดับ

ชื่อเรื่องย่อ: ผลการใส่ปูนขาวและยิปซัมต่อการเจริญเติบโตของลองกอง

คำนำ: ลองกอง, ปูนขาว, ยิปซัม, โพแทสเซียม, แคลเซียม, แมกนีเซียม, อะลูมิเนียม

<sup>1</sup>Ph.D. (Agricultural Chemistry) ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ภาควิชาเคมีศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่ จำกัดหาดใหญ่ จังหวัดสงขลา 90112

<sup>2</sup>วท.ม. (ภาควิชาจัดการสิ่งแวดล้อม) นักวิทยาศาสตร์ ภาควิชาเคมีศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่ จำกัดหาดใหญ่ จังหวัดสงขลา 90112

<sup>3</sup>วท.บ. (เกษตรศาสตร์) นักศึกษาปริญญาโท หลักสูตรการจัดการทรัพยากรดิน ภาควิชาเคมีศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่ จำกัดหาดใหญ่ จังหวัดสงขลา 90112

<sup>4</sup>วท.บ. (เกษตรศาสตร์) นักวิทยาศาสตร์ ศูนย์ศึกษาการพัฒนาพืชทดลองขันเนื่องจากพระราชดำริ จ.นราธิวาส 96000

## **Effect of Lime, Gypsum and Potassium Chloride on Growth and Nutrient Uptake of Longkong Seedlings**

Jumpen Onthong<sup>1</sup> Surachart Pechkeo<sup>2</sup> Sayjai Gimsanguan<sup>3</sup> and Narong Malee<sup>4</sup>

### **Abstract**

Application of lime and gypsum for alleviation of aluminum toxicity in acid soil, including potassium (K) fertilization, may interfere with the nutrient uptake of longkong (*Aglaia dookkoo* Griff.) trees. An experiment was conducted to explore this possible problem, arranged in a completely randomized design having 5 replicates. There were 4 treatments tested: 1) control, 2)  $\text{Ca(OH)}_2$  1.07 g per 5 kg soil, 3)  $\text{Ca(OH)}_2$  3.33 g per 5 kg soil (to raise soil pH to 5.5 and 6.5 in trials 2 and 3 respectively), and 4) gypsum 2.49 g per 5 kg soil. Kohong soil was employed in this experiment. Nitrogen, phosphorus, potassium and magnesium were applied before growing longkong seedlings in a glasshouse. The results showed that exchangeable aluminum in the soil decreased with the increase of  $\text{Ca(OH)}_2$ , and lime was more effective than gypsum. Application of lime and gypsum tended to increase nutrient concentration in longkong, but did not effect the growth of the longkong seedlings. The results of lime and potassium chloride application on nutrient uptake of longkong seedlings showed that  $\text{Ca(OH)}_2$  decreased K uptake. The K uptakes of K applied to longkong seedlings in the no lime and lime treatments were 863 and 720 mg tree<sup>-1</sup>, while without K applied the per tree uptakes were 579 and 356 mg tree<sup>-1</sup> respectively. However, the K application also reduced Ca and Mg uptake, and negative correlations between K and Ca ( $r = -0.532^{**}$ ) and between K and Mg ( $r = -0.663^{**}$ ) in leaves of 60 longkong trees in a farmer's orchard were found.

**Running title:** Effect of lime and gypsum on growth of longkong seedling

**Key words:** *Aglaia dookkoo* Griff., Lime, Gypsum, Potassium, Calcium, Magnesium, Aluminum.

## คำนำ

ลองกอง (*Aglaia dookko Griff.*) เป็นไม้ผลเมืองร้อนที่สำคัญชนิดหนึ่งของภาคใต้ และเนื่องจากลงกองชอบสภาพอากาศในเขตร้อนชื้น ดังนั้น พื้นที่ปลูกลงกองส่วนใหญ่จึงอยู่ในภาคใต้ และภาคตะวันออกซึ่งเป็นบริเวณที่มีฝนตกมาก ในสภาพเช่นนี้จะส่งเสริมให้มีการระล้างสูงและดินมีการผุพังสลายตัวอย่างรุนแรง ดังนั้นลักษณะดินในพื้นที่ดังกล่าวส่วนใหญ่จึงเป็นดินอันดับอัลติโซลส์ (ultisols) ซึ่งครอบคลุมพื้นที่ในภาคใต้และภาคตะวันออกถึงร้อยละ 52 และ 61 ของพื้นที่ทั้งภาคตามลำดับ (เออ., 2533) ดินดังกล่าวมีระดับความอุดมสมบูรณ์ต่ำ กล่าวคือ ดินมีสภาพเป็นกรด มีอินทรีย์วัตถุต่ำ พอสฟอรัสและโพแทสเซียมที่เป็นประโยชน์ต่ำ แต่มีอะลูมิնัมที่แตกเปลี่ยนได้สูงซึ่งเป็นข้อจำกัดโดยทั่วไปของดินอัลติโซลส์ในการปลูกพืช จากการประเมินความอุดมสมบูรณ์ของดินอัลติโซลส์ซึ่งปลูกมังคุดในภาคใต้ 13 ตัวอย่าง พบว่าดินมีปัญหาการขาดธาตุในトイเรเจน พอสฟอรัส โพแทสเซียม และแมกนีเซียม นอกจากรากนั้น ในดินบางชนิดก็มีปัญหาการขาดธาตุกำมะถัน สังกะสี และทองแดง และดินที่มี พีเอช ต่ำกว่า 5.5 จะตอบสนองต่อการใส่ปุ๋ย (ชัยรัตน์ และคณะ, 2538) ปัญหาดินมีความอุดมสมบูรณ์ต่ำ สามารถแก้ไขได้ง่ายและรวดเร็วโดยการใส่ปุ๋ย ทั้งนี้การใส่ปุ๋ยจะต้องคำนึงถึงความสมดุลของธาตุอาหารในดิน โดยเฉพาะบุญที่ให้ธาตุโพแทสเซียม ต่ำใส่บุญนิดเดียวมากเกินไปก็จะทำให้ลดคุณภาพและแมกนีเซียม (Jone, 1998) ซึ่งมีอยู่น้อยในดินอัลติโซลส์ ส่วนข้อจำกัดเรื่องสภาพดินเป็นกรดที่ทำให้ความเป็นประโยชน์ของธาตุอาหารบางชนิดลดลง แต่ทำให้อะลูมิնัมละลายออกมากจนอาจจะมีผลยับยั้งการพัฒนาของราก และทำให้พืชดูดน้ำและธาตุอาหารได้น้อยลง ดังนั้นจึงจำเป็นต้องแก้ปัญหาความเป็นกรดและลดความเป็นพิษของอะลูมิնัมควบคู่กับการใส่ปุ๋ยให้มีธาตุอาหารอย่างเพียงพอและสมดุล

การแก้ไขความเป็นกรดของดินทำได้ง่ายโดยการใส่ปุ๋ย ซึ่งทำให้ พีเอช ของดินและปริมาณแคลเซียมในดินเพิ่มขึ้น และเมื่อ พีเอช ดินเพิ่มขึ้นก็ทำให้อะลูมินัมรูปที่เป็นพิษกับพืชลดลง นอกจากจะลดความเป็นพิษของอะลูมินัมโดยวิธีใส่ปุ๋นแล้ว การใช้ยิปซัมก็ทำให้ชัลเฟต์ไอออนจากยิปซัมทำปฏิกิริยากับอะลูมินัมไอออน และเปลี่ยนเป็นรูปอะลูมินัมชัลเฟต์ซึ่งไม่เป็นพิษกับพืช นอกจากนั้น ยิปซัมเป็นสารประกอบที่แตกตัวได้ตีกว่าปุ่น จึงทำให้ชัลเฟต์ไอออนถูกชะไปถึงขั้นดินล่าง ทำให้สามารถลดความเป็นพิษของอะลูมินัมในดินล่างได้ (Toma et al., 1999) ในขณะที่การใส่ปุ๋นให้ได้ผลดีจะต้องมีการผสมคลุกเคล้าปุ่นกับดินจนเป็นเนื้อดียวกัน ซึ่งเป็นข้อจำกัดสำหรับแบล็งที่ปลูกไม้ผล เนื่องจากปูนบดต้องแยกเพื่อเป็นการรับกระบวนการของราก นอกจากนั้น การใส่ยิปซัมยังช่วยเพิ่มทั้งปริมาณแคลเซียมและชัลเฟต์ซึ่งมักขาดแคลนในดินกรดอัลติโซลส์ ดังนั้น การใส่ยิปซัมจึงน่าจะเป็นวิธีการหนึ่งที่จะใช้เพื่อบรรเทาดินกรดที่ใช้ปลูกลงกองรวมทั้งไม้ผลชนิดอื่น ๆ อย่างไรก็ตาม ในปัจจุบันแม้จะมีการแนะนำให้ใช้ปุ๋นรวมทั้งยิปซัมกับไม้ผล แต่ก็ยังมีข้อมูลสนใจสนับสนุนเกี่ยวกับเรื่องนี้

น้อยมาก ทั้งนี้อาจเป็นเพราะการทดลองในแปลงเพื่อศึกษาการตอบสนองของไม้ผลต่อปูนและยิปซัม จะต้องเสียค่าใช้จ่ายสูง และใช้เวลาอย่างปี ดังนั้น การทดลองนี้จึงได้ศึกษาผลของการใส่ปูน และยิปซัมต่อการเจริญเติบโตและการดูดใช้ธาตุอาหารของต้นกล้าลงกอง และคาดว่าผลการทดลองที่ได้จะเป็นข้อมูลสนับสนุนในการแนะนำการปรับปรุงดินและการใช้ปูนกับสวนลงกองและไม้ผลทั่วไปได้

## อุปกรณ์และวิธีการ

### การทดลองที่ 1 ผลของการใช้ปูนและยิปซัมต่อการเจริญเติบโตและการดูดธาตุอาหารของต้นกล้าลงกอง

การเก็บตัวอย่างดินและปลูกต้นกล้าลงกอง เก็บดินคงส์ (Coarse-loamy, kaolinitic, isohyperthermic Typic Kandiudults) เพื่อเป็นตัวแทนของดินกรดที่พบทั่วไปในภาคใต้ โดยเก็บที่ระดับความลึก 0 - 15 เซนติเมตรจากผิวดิน จากตำบลน้ำน้อย อำเภอหาดใหญ่ จังหวัดสงขลา แล้วจึงสุมแบ่งดินมาประมาณ 1 กิโลกรัม เพื่อนำไปเตรียมตัวอย่างและวิเคราะห์ความต้องการปูน (Dunn's method) ความเป็นกรดเป็นด่าง (ดิน : น้ำ = 1 : 5) อินทรีย์วัตถุ (Walkley-Black method) พอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (Bray II method) และโพแทสเซียม แคลเซียม แมกนีเซียม และโซเดียมที่แยกเปลี่ยนได้ (Ammonium saturation method) ตามคุณภาพวิเคราะห์ดินและพืช (จำเป็น, 2545) ส่วนดินที่ใช้ปลูกต้นกล้าลงกองนั้นนำไปผึ่งให้แห้งในเรือนทดลองและทบให้มีขนาดเล็กกว่า 1 เซนติเมตร และบรรจุ din 5 กิโลกรัมในถุงพลาสติก โดยวางแผนการทดลองแบบสุ่มอย่างสมบูรณ์ มี 5 ชั้น ๆ ละ 1 ตัน ประกอบด้วย 4 วิธีการ คือ 1) ไม่ใส่ปูนและยิปซัม 2) ใส่ปูนขาว 1.07 กรัมต่อดิน 5 กิโลกรัม เพื่อปรับ pH เป็น 5.5 3) ใส่ปูนขาว 3.33 กรัมต่อดิน 5 กิโลกรัม เพื่อปรับ pH เป็น 6.5 และ 4) ใส่ยิปซัม 2.49 กรัมต่อดิน 5 กิโลกรัม ผสมปูนหรือยิปซัมให้เข้ากันดิน เติมน้ำกลั่นลงไปประมาณ 80 เปอร์เซ็นต์ของความชื้นสูงสุดที่ดินจะดูดยึดไว้ได้ โดยที่ใส ( $\text{NH}_4\text{}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{KCl}$  และ  $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  ถุงละ 4.84, 3.68, 0.98 และ 0.64 กรัม ตามลำดับ นำดินไปบ่มไว้ในเรือนกระจกประมาณ 1 เดือน แล้วจึงปลูกต้นกล้าลงกองที่มีความชื้นประมาณ 20 เซนติเมตร หลังจากปลูก 6 เดือน ได้ใส่ธาตุอาหารอัตราครึ่งหนึ่งของที่ใช้ในตอนแรก โดยนำไปละลายน้ำและรดบริเวณโคนต้นลงกอง ศึกษาการเจริญเติบโตของลงกองเป็นเวลา 1 ปี และเก็บตัวอย่างดินก่อนและหลังปลูกในแต่ละกระถางไปวิเคราะห์สมบัติทางเคมีและธาตุอาหารในดิน

การศึกษาการเจริญเติบโตและการวิเคราะห์ธาตุอาหารในพืช บันทึกการเจริญเติบโตของต้นกล้าลงกอง ได้แก่ วัดความสูงของต้น เส้นผ่านศูนย์กลางของต้นที่ความสูง 10 เซนติเมตร

จากผิด din และนับจำนวนใบประกอบทุก ๆ 4 เดือน เมื่อต้นลองกองมีอายุได้ 1 ปี ลังдинออกจากรากด้วยน้ำประปาและตามด้วยน้ำกลัน แล้วจึงแยกส่วนราก ต้นรวมแกนกลางใบ (rachilla) และใบนำไปอบนาน้ำหนักแห้งที่อุณหภูมิ  $70^{\circ}\text{C}$  บดผ่านตะแกรงขนาด 40 เมช (mesh) ทำการย่อยตัวอย่างพืชโดยใช้กรด  $\text{H}_2\text{SO}_4\text{-H}_2\text{O}_2$  เพื่อนำไปวิเคราะห์ธาตุในตอรเจน พอกฟอร์ส โพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม (จำเป็น, 2545) และคำนวณหาปริมาณการสะสมของธาตุอาหารในส่วนต่าง ๆ ของต้นลองกอง

#### การทดลองที่ 2 ผลของปูนขาวและปุ๋ยโพแทสเซียมคลอไรด์ต่อการดูดโพแทสเซียมและแมกนีเซียมของลองกอง

ปลูกต้นกล้าลองกองในถุงที่บรรจุดินคงทรงสูง ๆ ละ 5 กิโลกรัม โดยวางแผนการทดลองแบบสุ่มอย่างสมบูรณ์ และจัดทريตเมนต์แบบแฟคทอร์เรียล ( $2 \times 2$  Factorial in completely randomized design) ทำการทดลอง 4 ชั้้า ประกอบด้วย 2 ปัจจัย คือ ปัจจัยที่ 1. การใส่ปูน (ใส่ปูนขาว 2.67 กรัม และไม่ใส่) ปัจจัยที่ 2. การใส่โพแทสเซียม (ใส่โพแทสเซียมคลอไรด์ 0.98 กรัม และไม่ใส่) ทั้งนี้ในดินทุกถุงใส่ธาตุในตอรเจน พอกฟอร์ส และ แมกนีเซียม เช่นเดียวกับการทดลองที่ 1 โดยใส่เฉพาะก่อนปลูก และผสมคลุกเคล้าให้เข้ากัน รดน้ำให้ดินมีความชื้นประมาณ 80 % - ของความชื้นสูงสุดที่ดินจะดูดยึดไว้ได้ ตั้งทิ้งไว้ 1 เดือน จึงปลูกต้นกล้าลองกอง หลังจากปลูกลองกองได้ 1 ปี ก็ล้างราก และแยกเป็น ราก ต้นรวมแกนกลางใบ และใบ เพื่อนำไปวิเคราะห์ธาตุอาหาร เช่นเดียวกับการทดลองที่ 1 และคำนวณหาปริมาณการดูดใช้ธาตุโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม ของต้นกล้าลองกอง

#### การทดลองที่ 3 ความสัมพันธ์ระหว่างโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม ในใบ ลองกอง

สูมเก็บใบอยู่คู่กลางจากใบประกอบตัวแทนที่ 2 ในระยะหลังเก็บเกี่ยว จากต้นลองกอง 60 ต้น ที่มีอายุ 8 ปี โดยเก็บใบจากกิ่งในระดับล่างต้นละ 3 - 4 กิ่ง เพื่อใช้เป็นตัวแทนของแต่ละต้น แล้วนำไปเปรียบด้วยตัวอย่างสำหรับวิเคราะห์โพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม (จำเป็น, 2545) และนำค่าที่วิเคราะห์ได้มาหาค่าสัมประสิทธิ์สหสัมพันธ์ (correlation coefficient : r) ระหว่างของธาตุแคลเซียมและโพแทสเซียม แมกนีเซียมและโพแทสเซียม และแคลเซียมและแมกนีเซียม (กัลยะ, 2545)

## ผลการทดลอง

### 1. ผลของการใช้ปูนและยิปซัมต่อการเจริญเติบโตและการดูดธาตุอาหารของต้นกล้า

#### ลองกอง

สมบัติของดิน การใส่ปูนขาวอัตรา 1.07 และ 3.33 กรัมต่อกะราก ทำให้ดินก่อนปลูกลงกองมี pH 5.39 และ 6.49 ตามลำดับ ส่วนการใส่ยิปซัมทำให้ดินมี pH 4.21 ซึ่งไม่แตกต่างกับดินในทวีตเมนต์ควบคุม (control) ที่มีค่า pH 4.20 แต่เมื่อสิ้นสุดการทดลองพบว่าดินที่ใส่ปูนขาวมี pH ลดลง (Table 1) ทั้งนี้การใส่ปูนขาวทำให้ปริมาณอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้ลดลงตามปริมาณปูนขาวที่เพิ่มขึ้น ในขณะที่การใส่ยิปซัมลดอะลูมิնัมที่แยกเปลี่ยนได้น้อยกว่าการใส่ปูนขาว ส่วนปริมาณฟอฟอรัสที่เป็นประizable และโพแทสเซียมที่แยกเปลี่ยนได้ ในแต่ละทวีตเมนต์ก็ไม่แตกต่างกัน อย่างไรก็ตาม การใส่ปูนและยิปซัม ทำให้ปริมาณแคลเซียมที่แยกเปลี่ยนได้ในดินสูงกว่าไม่ใส่อย่างชัดเจน แต่ไม่มีผลต่อบริมาณแมgnีเซียมที่แยกเปลี่ยนได้ ส่วนธาตุอาหารในดินในระยะหลังเก็บเกี่ยวยังมีค่าต่ำกว่าในระยะก่อนปลูกยกเว้นฟอฟอรัส

**Table 1** Soil properties before planting and harvesting stage of longkong seedling

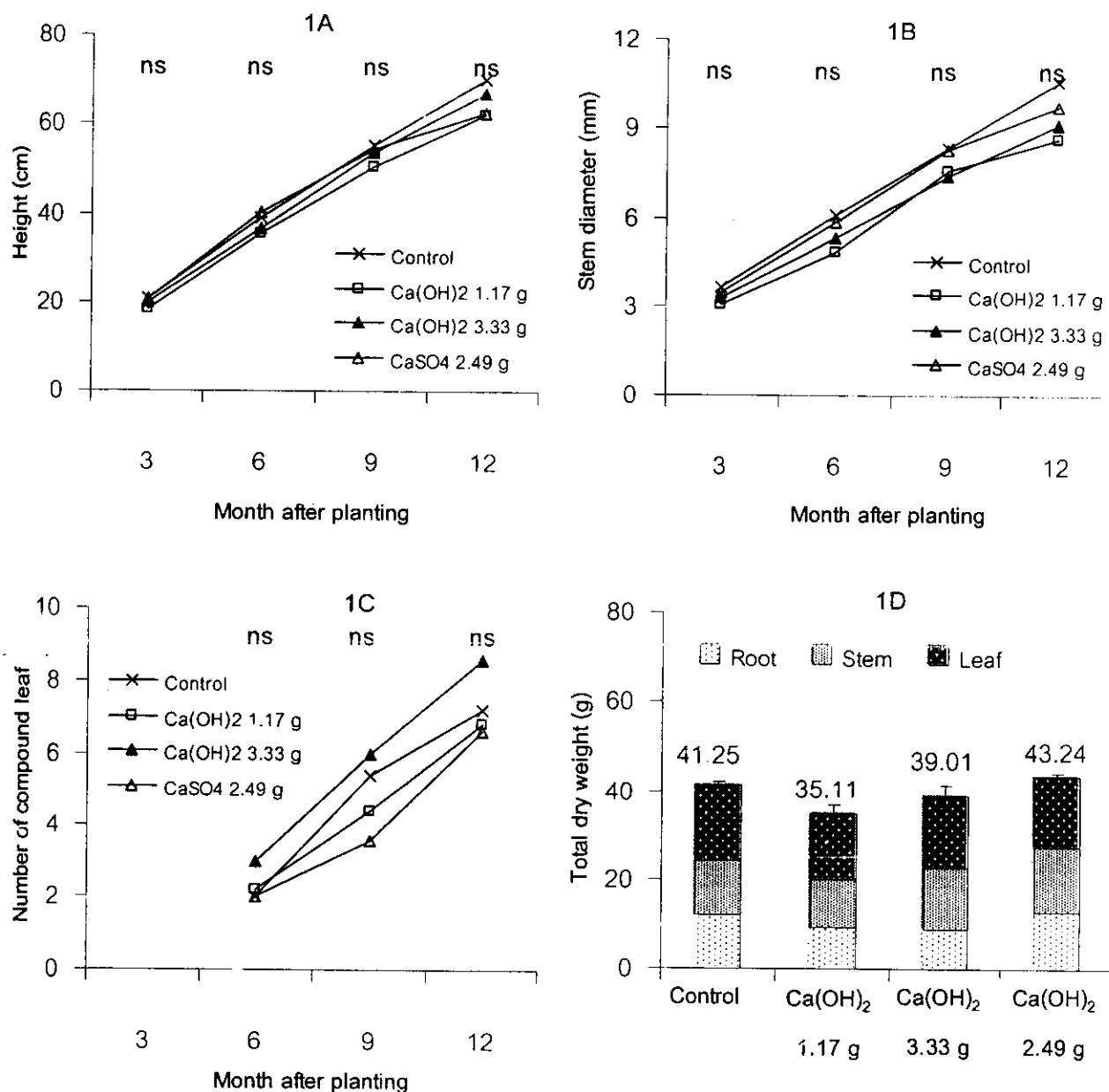
(\*\*, \*, ns indicate significant difference of P < 0.01, P < 0.05 and non-significant difference, respectively).

Properties	Stage	Treatment			F-test	LSD 0.05	C.V. (%)
		Control	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>			
pH (1:5, soil:water)	Before planting	4.20	5.39*	6.49*	4.21 <sup>ns</sup>	**	0.17
	Harvest	4.71	4.59 <sup>ns</sup>	5.23*	4.62 <sup>ns</sup>	**	0.33
Exch. Al (cmol <sub>c</sub> kg <sup>-1</sup> )	Before planting	0.97	0.67*	0.28*	0.90*	**	0.17
	Harvest	1.00	0.81*	0.16*	0.77*	**	0.14
Avai. P (mg kg <sup>-1</sup> )	Before planting	16.53	18.83 <sup>ns</sup>	14.37 <sup>ns</sup>	12.84 <sup>ns</sup>	ns	11.07
	Harvest	58.33	53.68 <sup>ns</sup>	75.91 <sup>ns</sup>	54.13 <sup>ns</sup>	ns	27.45
Exch. K (cmol <sub>c</sub> kg <sup>-1</sup> )	Before planting	0.11	0.12 <sup>ns</sup>	0.10 <sup>ns</sup>	0.13 <sup>ns</sup>	ns	0.04
	Harvest	0.06	0.07 <sup>ns</sup>	0.07 <sup>ns</sup>	0.05 <sup>ns</sup>	ns	0.03
Exch. Ca (cmol <sub>c</sub> kg <sup>-1</sup> )	Before planting	0.83	1.48*	2.32*	1.88*	**	0.42
	Harvest	0.65	1.92*	1.00 <sup>ns</sup>	1.64 <sup>ns</sup>	*	1.55
Exch. Mg (cmol <sub>c</sub> kg <sup>-1</sup> )	Before planting	0.39	0.37 <sup>ns</sup>	0.32 <sup>ns</sup>	0.44 <sup>ns</sup>	ns	0.15
	Harvest	0.17	0.23 <sup>ns</sup>	0.17 <sup>ns</sup>	0.18 <sup>ns</sup>	ns	0.09

## การเจริญเติบโตของลองกอง

## การใส่ปูนและ石膏ไม่ได้ทำให้การเจริญเติบโตของต้น

กล้าลองกอง ได้แก่ ความสูง เส้นผ่านศูนย์กลางต้น จำนวนใบประกอบ ตลอดจนน้ำหนักแห้งของใบต้น ราก และน้ำหนักแห้งทั้งหมดแตกต่างจากทรีตเม้นต์ที่ไม่ได้ใส่วัสดุดังกล่าว (Figure 1) โดยที่น้ำหนักแห้งทั้งหมดในทรีตเม้นต์ควบคุม ใส่ปูนขาว 1.17 กรัม และใส่石膏 2.49 กรัม มีค่าเท่ากับ 41.25, 35.11, 39.01 และ 43.24 กรัมต่อต้น ตามลำดับ



**Figure 1** Effect of  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  and gypsum on height (1A), stem diameter (1B), number of compound leaf (1C), and dry weight of root, shoot and leaf (1D) at harvest stage of longkong seeding. (average from 5 replicates, ns = non-significant difference)

ความเข้มข้นของธาตุอาหาร ความเข้มข้นของในตอรเจนในใบลองกองสูงกว่าในรากและในลำต้น ส่วนความเข้มข้นของฟอสฟอรัส พอแทสเซียม และแมกนีเซียมในรากสูงกว่าในใบ และในลำต้น ในขณะที่ความเข้มข้นของแคลเซียมในส่วนต่าง ๆ ของลองกองมีค่าใกล้เคียงกัน (Table 2) การใส่ปูนทำให้ความเข้มข้นของพอแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม ในส่วนราก ต้น และใบ ลองกองสูงกว่าใส่ยิปซัม และทริเมนต์ควบคุม โดยเฉพาะการใส่ปูนเพิ่มขึ้นทำให้ความเข้มข้นของแคลเซียมในส่วนต่าง ๆ ของลองกองเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน โดยความเข้มข้นของแคลเซียมในทริเมนต์ควบคุม ใส่ปูนขาว 1.07 และ 3.33 กรัม และใส่ยิปซัม ในรากเท่ากับ 9.75, 15.28, 20.63 และ 11.72 ในต้นเท่ากับ 15.58, 19.41, 29.06 และ 14.31 และในใบเท่ากับ 12.78, 17.02, 24.98 และ 17.49 กรัมต่อกรัม ตามลำดับ อย่างไรก็ตาม การใส่ปูนและยิปซัมไม่ได้ทำความเข้มข้นของในตอรเจนและฟอสฟอรัสในส่วนต่าง ๆ ของลองกองแตกต่างทางสถิติเมื่อเทียบกับทริเมนต์ควบคุม (Table 2)

ปริมาณการดูดธาตุอาหาร การใส่ปูนขาวและยิปซัมทำให้ลองกองดูดธาตุแคลเซียมได้มากขึ้น โดยปริมาณธาตุแคลเซียมทั้งหมดในทริเมนต์ควบคุม ใส่ปูนขาว 1.07 กรัม และ 3.33 กรัม และใส่ยิปซัม มีค่าเท่ากับ 542.5, 630.2, 1009.4 และ 672.7 มิลลิกรัมต่อต้น ตามลำดับ (Figure 2) อย่างไรก็ตาม การใส่ปูนขาวและยิปซัมไม่ได้ทำให้ปริมาณการดูดธาตุในตอรเจน ฟอสฟอรัส พอแทสเซียม และแมกนีเซียม ของลองกอง แตกต่างทางสถิติจากทริเมนต์ควบคุม

## 2. ผลของปูนขาวและปูยพอแทสเซียมคลอไรด์ต่อการดูดพอแทสเซียมและแมกนีเซียม

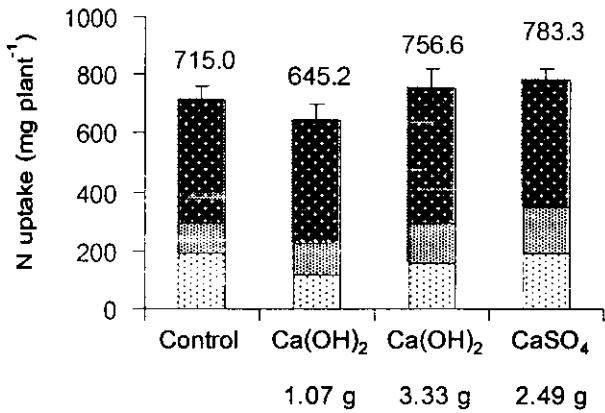
### ของลองกอง

ความเข้มข้นของพอแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม การใส่ปูนขาวทำให้ความเข้มข้นของพอแทสเซียมในใบของต้นกล้าลดลง (Figure 3) ส่วนการใส่ปูยพอแทสเซียมคลอไรด์ทำให้ความเข้มข้นของพอแทสเซียมในราก ต้น และใบ เพิ่มขึ้น ในขณะที่การใส่ปูนขาวทำให้ความเข้มข้นของแคลเซียมในส่วนต่าง ๆ ของต้นกล้าลดลงเพิ่มขึ้น แต่การใส่ปูยพอแทสเซียมทำให้แคลเซียมในใบลดลงทั้ง ๆ ที่ความเข้มข้นแคลเซียมในต้นเพิ่มขึ้น และการใส่ปูนขาวทำให้ความเข้มข้นของแมกนีเซียมในใบ และในต้นเพิ่มขึ้น แต่ไม่แตกต่างกันในกรณีของราก ในขณะที่การใส่ปูยพอแทสเซียมคลอไรด์มีแนวโน้มทำให้ความเข้มข้นของแมกนีเซียมในใบ และในรากลดลง

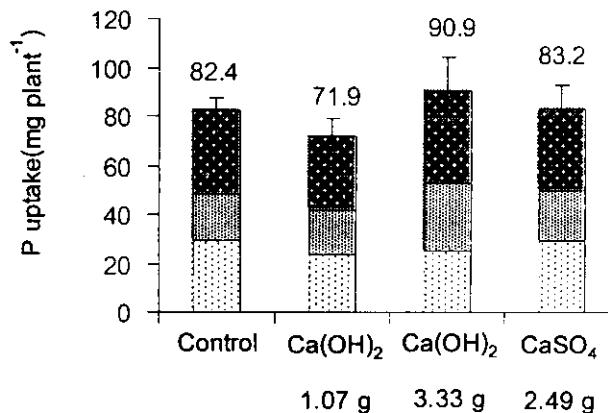
**Table 2** Effect of lime and gypsum on nutrient concentrations in various parts of longkong seedling. (\*\*, \*, ns mean significant at P < 0.01, P < 0.05 and non-significant difference, respectively)

Nutrient	Treatment	Root	Stem	Leaf
N (g kg <sup>-1</sup> )	Control	16.17 ± 1.47	7.89 ± 0.75	23.04 ± 1.04
	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	14.28 ± 2.99 <sup>ns</sup>	10.58 ± 1.42 <sup>ns</sup>	24.96 ± 0.73 <sup>ns</sup>
	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>	17.62 ± 1.87 <sup>ns</sup>	9.24 ± 1.79 <sup>ns</sup>	25.10 ± 0.73 <sup>ns</sup>
	CaSO <sub>4</sub> 2.49 g pot <sup>-1</sup>	16.56 ± 2.36 <sup>ns</sup>	10.71 ± 0.71 <sup>ns</sup>	25.37 ± 1.63 <sup>ns</sup>
F-test		ns	ns	ns
LSD <sub>0.05</sub>		7.53	4.21	3.53
C.V. (%)		29.7	29.23	10.20
P (g kg <sup>-1</sup> )	Control	2.43 ± 0.30	1.52 ± 0.21	1.90 ± 0.12
	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	2.65 ± 0.30 <sup>ns</sup>	1.72 ± 0.14 <sup>ns</sup>	1.76 ± 0.05 <sup>ns</sup>
	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>	2.77 ± 0.08 <sup>ns</sup>	2.11 ± 0.09*	2.03 ± 0.14 <sup>ns</sup>
	CaSO <sub>4</sub> 2.49 g pot <sup>-1</sup>	2.26 ± 0.26 <sup>ns</sup>	1.34 ± 0.14 <sup>ns</sup>	1.92 ± 0.09 <sup>ns</sup>
F-test		ns	*	ns
LSD <sub>0.05</sub>		0.35	0.51	0.35
C.V. (%)		22.68	20.31	12.12
K (g kg <sup>-1</sup> )	Control	23.05 ± 2.37 <sup>b</sup>	8.42 ± 0.84	14.85 ± 0.56
	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	36.92 ± 3.10 <sup>a</sup>	13.52 ± 1.29*	16.48 ± 1.38 <sup>ns</sup>
	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>	33.01 ± 4.20 <sup>a</sup>	12.29 ± 1.41*	14.90 ± 0.89 <sup>ns</sup>
	CaSO <sub>4</sub> 2.49 g pot <sup>-1</sup>	20.10 ± 3.03 <sup>b</sup>	6.98 ± 0.94 <sup>ns</sup>	13.27 ± 1.39 <sup>ns</sup>
F-test		**	**	ns
LSD <sub>0.05</sub>		9.95	3.84	3.45
C.V. (%)		25.68	24.86	15.87
Ca (g kg <sup>-1</sup> )	Control	9.75 ± 0.73 <sup>c</sup>	15.58 ± 2.06	12.78 ± 0.81
	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	15.28 ± 0.84 <sup>b</sup>	19.41 ± 2.27 <sup>ns</sup>	17.02 ± 1.57*
	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>	20.63 ± 3.07 <sup>a</sup>	29.06 ± 5.99*	24.98 ± 0.59*
	CaSO <sub>4</sub> 2.49 g pot <sup>-1</sup>	11.72 ± 1.19 <sup>bc</sup>	14.31 ± 0.85 <sup>ns</sup>	17.49 ± 1.37*
F-test		**	*	**
LSD <sub>0.05</sub>		5.52	11.38	3.52
C.V. (%)		27.1	38.75	13.87
Mg (g kg <sup>-1</sup> )	Control	6.28 ± 0.64	1.35 ± 0.12	3.38 ± 0.12
	Ca(OH) <sub>2</sub> 1.07 g pot <sup>-1</sup>	6.68 ± 0.68 <sup>ns</sup>	1.60 ± 0.07 <sup>ns</sup>	3.55 ± 0.12 <sup>ns</sup>
	Ca(OH) <sub>2</sub> 3.33 g pot <sup>-1</sup>	8.39 ± 0.89*	2.03 ± 0.07*	3.35 ± 0.12 <sup>ns</sup>
	CaSO <sub>4</sub> 2.49 g pot <sup>-1</sup>	6.50 ± 1.09 <sup>ns</sup>	1.78 ± 0.21*	3.05 ± 0.06*
F-test		*	*	..
LSD <sub>0.05</sub>		1.59	0.43	0.30
C.V. (%)		15.27	16.98	5.99

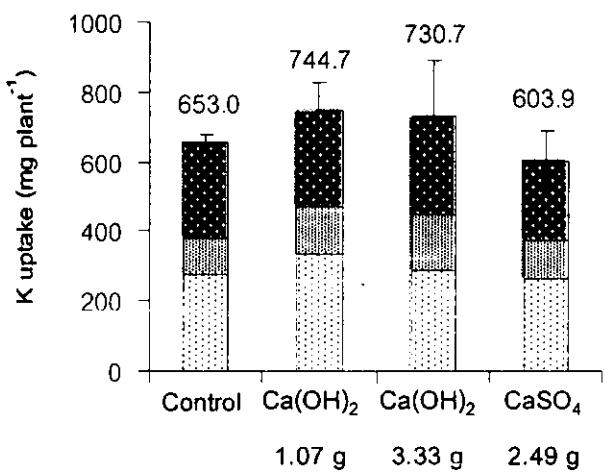
F-test = ns; LSD<sub>0.05</sub> = 203.93



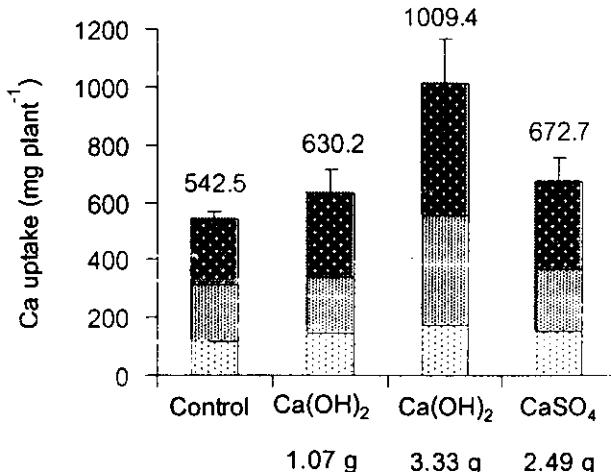
F-test = ns; LSD<sub>0.05</sub> = 28.33



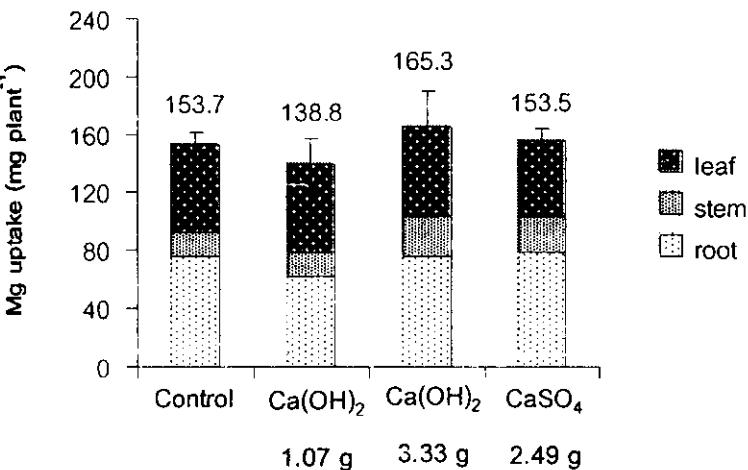
F-test = ns; LSD<sub>0.05</sub> = 242.39



F-test = ns; LSD<sub>0.05</sub> = 293.85



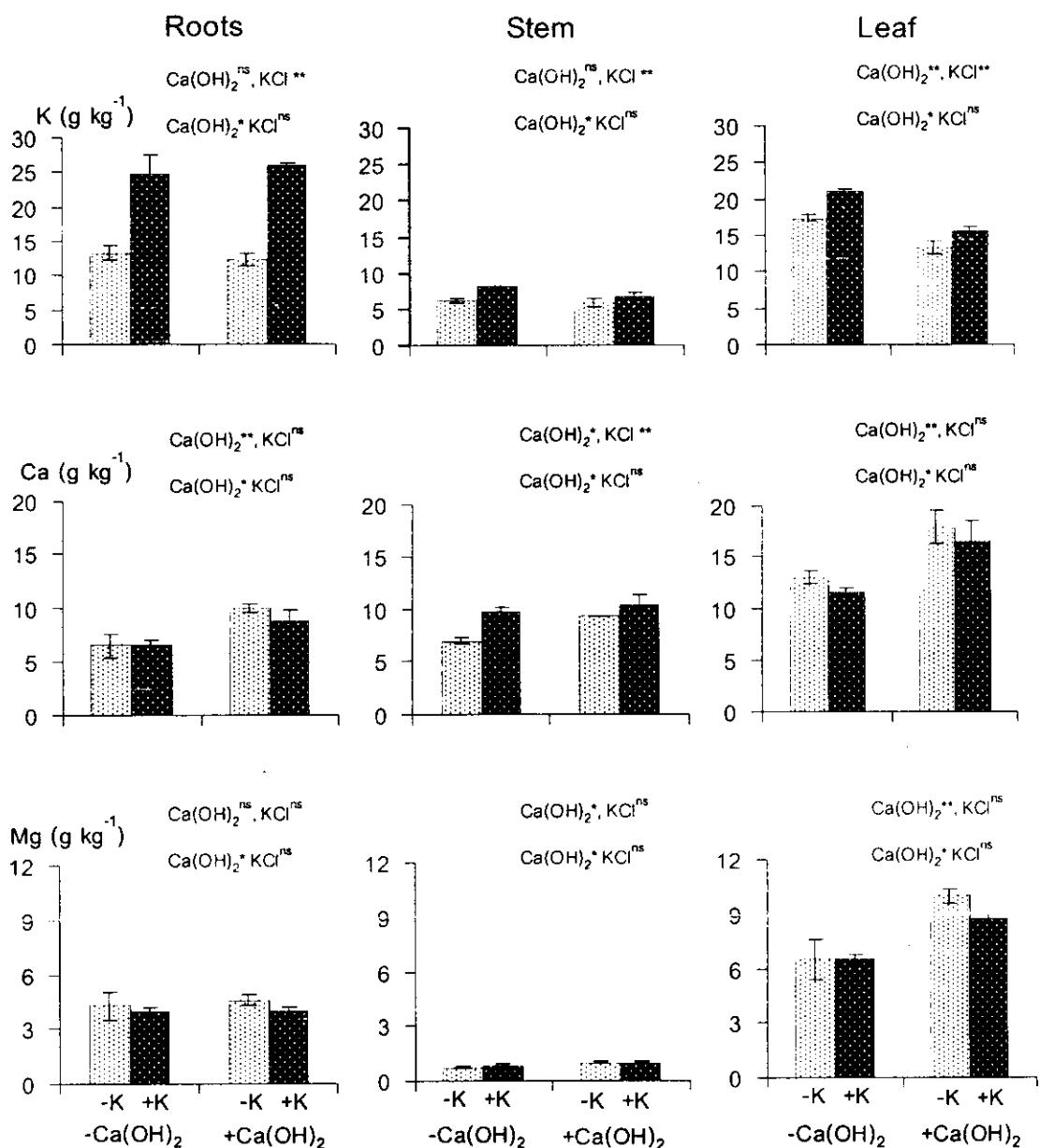
F-test = ns; LSD<sub>0.05</sub> = 50.01



- leaf
- ▨ stem
- ▩ root

**Figure 2** Effect of Ca(OH)₂ and gypsum on nutrient uptake of longkong seedling.

(ns = not significant at P< 0.05; LSD<sub>0.05</sub> = value of least significant



**Figure 3** Effect of  $\text{Ca(OH)}_2$  and potash fertilizer on concentration of nutrients in root, stem, and leaf of longkong seedling. (\*\*, \*, ns indicate significant difference of  $P < 0.01$ ,  $P < 0.05$  and non-significant difference, respectively.)

ปริมาณการดูดโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม การใส่ปุ๋นทำให้ต้นกล้าลงกองดูดโพแทสเซียมได้ลดลง ( $P < 0.05$ ) โดยเฉพาะในต้นกล้าที่ไม่ได้รับปุ๋ยโพแทสเซียม โดยเมื่อใส่ปุ๋นขาวทำให้ปริมาณการดูดโพแทสเซียมของต้นกล้าลงกองที่ไม่ใส่ปุ๋ยโพแทสเซียมมีค่าลดลง

จาก 579 เป็น 356 มิลลิกรัมต่อด้วย และในต้นลองกองที่ได้รับปูย์โพแทสเซียมก็ลดลงจาก 863 เป็น 720 มิลลิกรัมต่อด้วย แต่การใส่ปูย์โพแทสเซียมทำให้การดูดโพแทสเซียมเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ( $P<0.01$ ) อย่างไรก็ตาม การใส่ปูนทำให้การดูดแคลเซียมและแมกนีเซียมของลองกองมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ส่วนการใส่ปูย์โพแทสเซียมทำให้การดูดแคลเซียมและแมกนีเซียมมีแนวโน้มลดลง (Figure 4)

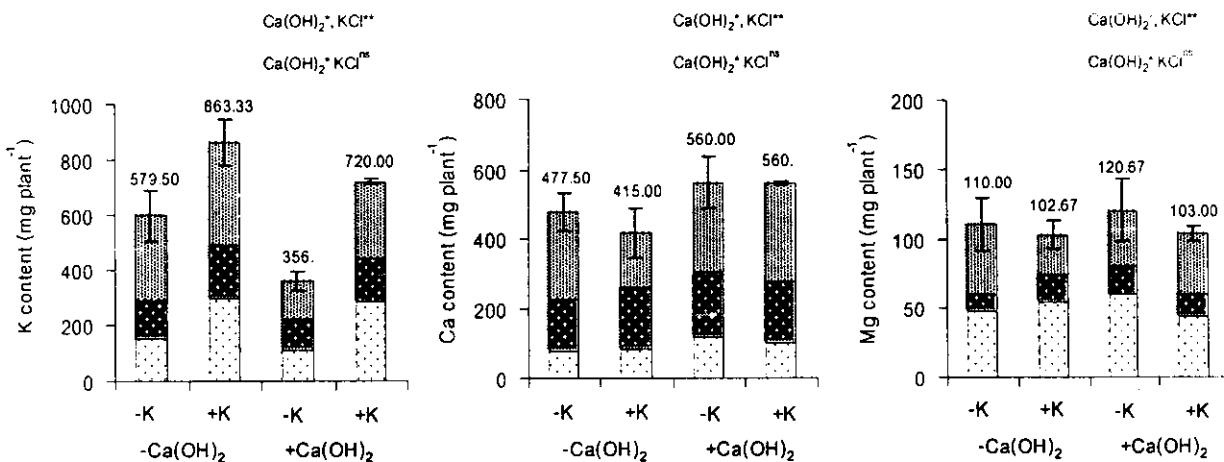


Figure 4 Effect of  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  and potash fertilizer on K, Ca and Mg uptake in leaf ( ■ ), stem+rachilla ( ▨ ), and roots ( □ ) of longkong seedling.

### 3. ความสัมพันธ์ระหว่างโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียม ในใบลองกอง

เมื่อพิจารณาความสัมพันธ์ของธาตุอาหารแต่ละคู่ในใบลองกอง พบร่วมกันที่มีความเข้มข้นของโพแทสเซียมสูงจะทำให้มีความเข้มข้นของแคลเซียม และแมกนีเซียมต่ำ โดยค่าสหสัมพันธ์ของแคลเซียมกับโพแทสเซียม และแมกนีเซียมกับโพแทสเซียม เท่ากับ  $-0.5385^{**}$  และ  $-0.6657^{**}$  ตามลำดับ (Figure 5) ส่วนความเข้มข้นของแคลเซียมและแมกนีเซียมมีสหสัมพันธ์เชิงบวก ( $r=0.7549^{**}$ )

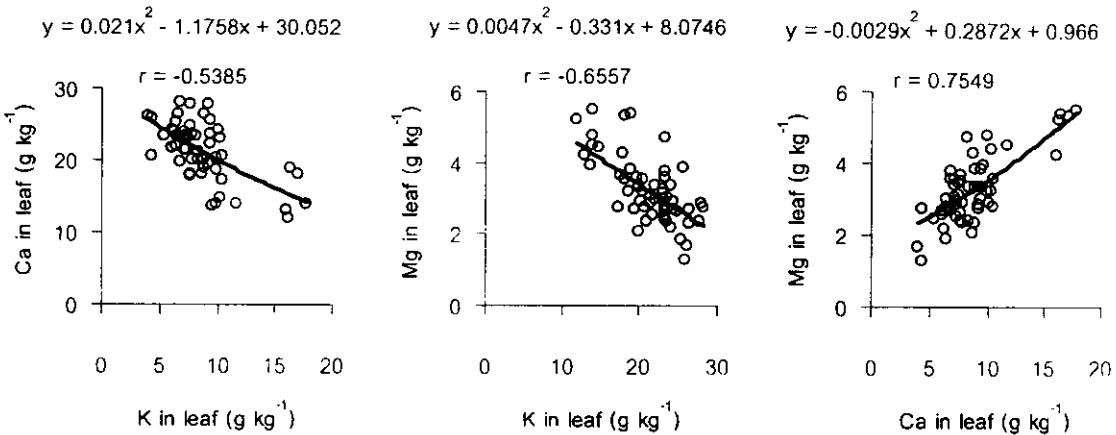


Figure 5 Relationship between Ca and K, Mg and K, and Ca and Mg in longkong leaf.

## วิจารณ์

### 1. ผลการใส่ปูนขาวและยับปั้มต่อสมบัติของดิน

ชุดดินคงหงส์ซึ่งเป็นดินอันดับอัลทิซอลส์ที่พบทั่วไปในภาคใต้มีพีเอช 4.20 ซึ่งจัดว่าไม่เหมาะสมต่อการปลูกพืช จึงได้นำความต้องการปูน โดยใส่ปูนขาวอัตรา 1.07 และ 3.33 กรัมต่อดิน 5 กิโลกรัม เพื่อปรับพีเอชของดินให้ได้ 5.5 และ 6.5 ซึ่งพบว่าก่อนปลูกพืช หรือหลังใส่ปูน 1 เดือน ทำให้ดินมีพีเอชเท่ากับ 5.39 และ 6.49 ตามลำดับ แต่เมื่อปลูกลงกองเป็นเวลา 1 ปี พบร่วมพีเอชของดินลดลงเป็น 4.59 และ 5.23 ตามลำดับ (Table 1) แสดงว่าแม้จะปล่อยให้ปูนขาวทำปฏิกิริยา กับกรดนาน 1 เดือนแล้ว แต่ยังเกิดปฏิกิริยาไม่สมบูรณ์ ในช่วงแรกนั้นอาจจะมีเฉพาะกรดที่อยู่ในสารคล้ายดิน (active acidity) และที่แลกเปลี่ยนได้ (exchangeable acidity) เท่านั้นที่ทำปฏิกิริยา กับปูน แต่หลังจากนั้นก็อาจจะมีกรดที่ตกค้าง (residual acidity) ถูกปลดปล่อยออกมากจึงทำให้ดินมีพีเอชลดลงอีก ดังนั้นค่าความต้องการปูนที่วิเคราะห์ได้ในห้องปฏิบัติการนั้น เมื่อนำไปใช้ในสภาพ สนามแล้วอาจจะไม่ได้พีเอชตามที่ต้องการ

พีเอชที่เหมาะสมของดินสำหรับการปลูกพืช ควรมีค่าอยู่ในช่วง 6.5-7.0 อย่างไรก็ตาม การใส่ปูนเพื่อปรับพีเอชดินแค่ 5.6 และลดตะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ให้เหลือน้อยกว่าร้อยละ 10 ของค่า ความจุแลกเปลี่ยนแคตต์ไอออน ก็สามารถชดเชยปัญหาเกี่ยวกับความเป็นกรดด่างของดินต่อ กับการปลูกพืชได้ การใส่ปูนในดินอันดับอัลทิซอลส์และออกซิซอลส์ให้มีพีเอชสูงถึง 7 จะลดความเป็นประโยชน์ ของฟอสฟอรัสและธาตุอาหารจุลภาคได้ (Havlin et al., 1999) และการใส่ปูนให้กับสวนไม้ผลไม่ สามารถจะผสานคลุกปูนให้เข้ากับดินได้ แต่ต้องใส่โดยการห่อน้ำซึ่งอาจทำให้หน้าดินมีสภาพเกินปูน ได้ง่าย และทำให้ลดความเป็นประโยชน์ของธาตุอาหารจุลภาค (Brady and Weil, 2002 ; Havlin et

et., 1999) และจากการปลูกถัวหรังและถัวพร้าเป็นปุ๋ยพิชสดในชุดดินวิสัยซึ่งเป็นดินอัลทิชอลส์ที่ปรับให้ดินมีพีเอชต่าง ๆ กัน พบว่า เมื่อดินมีพีเอชสูงกว่า 5.8 ทำให้น้ำหนักสดของถัวหรังสองชนิดลดลง และพีเอชที่ 5.4 - 5.8 ทำให้ถัวหรังและถัวพร้าเจริญเติบโตและให้มวลศีกษาพสูงสุด (อุชา, 2546) ดังนั้น การใช้ปุ๋นในสวนไม่ผลควรจะปรับพีเอชให้อยู่ในช่วงที่ธาตุอาหารส่วนใหญ่เป็นประโยชน์สูงสุด คือ 5.5-6.5 โดยเฉพาะในดินอันดับอัลทิชอลส์และอักษะอลส์แม่ปรับพีเอชแค่ 6.0 ก็ทำให้เกิดสภาพเกินปูนได้ (Brady and Weil, 2002) และความมีการแบ่งไส้หล่ายครั้ง

ดินกรดเขตร้อนโดยทั่วไปมีปริมาณฟอสฟอรัส โพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียมที่เป็นประโยชน์ค่อนข้างมาก แม้ก็มีปัญหาความเป็นพิษของอะลูมิնัม (Brady and Weil, 2002 ; Havlin et al., 1999) โดยสภาพที่ดินเป็นกรดทำให้อะลูมินัมละลายออกมากจากเป็นพิษกับพืช และลดการดูดแคลเซียม และแมกนีเซียม (Havlin et al., 1999) รูปของอะลูมินัมที่เป็นพิษกับพืช คือ อะลูมินัมไอโอน ( $\text{Al}^{3+}$ ) ซึ่งมีมากในดินที่มีพีเอชต่ำกว่า 4.7 และไม่ในไฮดรอกไซด์อะลูมินัมไอโอน ( $\text{Al(OH)}_2^+$ ) ซึ่งพบมากเมื่อพีเอช 4.5 และเป็นพิษรุนแรงกว่า  $\text{Al}^{3+}$  (Mengel and Kirkby, 1987) จากการทดลองนี้พบว่าการใส่ปุ๋นทำให้ปริมาณอะลูมินัมที่แตกเปลี่ยนได้ในดินลดลงตามพีเอชที่เพิ่มขึ้น (Table 1) ทั้งนี้ เพราะเมื่อพีเอชสูงขึ้น อะลูมินัมจะทำปฏิกิริยากับไฮดรอกไซด์ไอโอนที่ได้จากปูน เกิดเป็นไฮดรอกไซด์อะลูมินัมไอโอน ( $\text{Al(OH)}_2^+$ ) โดยที่พีเอช 4.7 - 6.5 อะลูมินัมไอโอนส่วนใหญ่จะอยู่ในรูปนี้ และถ้าพีเอช 6.5 - 8.0 อะลูมินัมไอโอนก็จะตกตะกอนอยู่ในรูปของอะลูมินัมไฮดรอกไซด์เป็นส่วนใหญ่ (Sparks, 1995) นอกจากนี้ การใส่ปุ๋นขาวเป็นการเพิ่มแคลเซียมให้กับดิน จึงช่วยแก้ปัญหาในดินที่มีแคลเซียมต่ำได้โดยตรง

เป็นที่น่าสังเกตว่าปริมาณแคลเซียม โพแทสเซียม และแมกนีเซียมในดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองต่ำกว่าก่อนปลูกพืช ทั้งนี้น่าจะเกิดจากลดลงของดูดธาตุอาหารดังกล่าวไปใช้เป็นปริมาณมากอย่างไรก็ตาม ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์หลังการทดลองมีค่าสูงกว่าก่อนทดลองมาก เพราะได้เติมฟอสฟอรัลลงไปเท่านเดียวกรณีของโพแทสเซียม และแมกนีเซียม แต่เนื่องจากฟอสฟอรัสถูกพืชดูดไปใช้ได้น้อย จึงสะสมอยู่ในดิน เช่นเดียวกับที่พบในสวนลองกอง (จำเป็น และคณะ, 2547) ทุเรียน (สมิตรา และคณะ, 2545) และลำไย (ยุทธนา และคณะ, 2543)

สวนการใส่ปุ๋นไม่ได้ทำให้พีเอชของดินทั้งก่อนและหลังการทดลองแตกต่างไปจากที่ตั้ง เมนต์ควบคุม (Table 1) แต่การใส่ปุ๋นก็ทำให้อะลูมินัมที่แตกเปลี่ยนได้ ทั้งนี้อาจเกิดจากยิปซัมทำปฏิกิริยากับออกไซด์ หรือไฮดรอกไซด์ของเหล็กและอะลูมินัม รวมทั้งแร่เคลโลลินต์ ทำให้มีไฮดรอกไซด์ไอโอนเกิดขึ้น ซึ่งเรียกว่าเกิด self-liming และไฮดรอกไซด์ไอโอนที่เกิดขึ้นนี้จะตกตะกอนกับอะลูมินัมไอโอน นอกจากนี้ อะลูมินัมไอโอนยังทำปฏิกิริยากับชัลเฟต์ไอโอนจากยิปซัมได้เป็นรัลฟ์ไฮอะลูมิเนียมไอโอน ( $\text{AlSO}_4^+$ ) ซึ่งเป็นพิษน้อยกว่า  $\text{Al}^{3+}$  (Shainberg et al., 1989) และ  $\text{AlOH}^{2+}$  และจากการศึกษาพิษของอะลูมินัมกับดินกล้า瞞พที่ปลูกในสารละลายน้ำที่มีอะลูมินัมรูปต่าง ๆ

พบว่า  $\text{Al}^{3+}$  และ  $\text{AlOH}^{2+}$  ทำให้การเจริญเติบโตของต้นกล้ากาแฟลลดลงชัดเจน แต่ไม่พบว่า  $\text{AlSO}_4^+$  ทำให้ต้นกล้ากาแฟเจริญเติบโตลดลง (Pavan and Bingham, 1982)

การใส่ปูนทำให้พื้นที่ของดินเพิ่มขึ้น แต่ปริมาณอะลูมิնัมที่แลกเปลี่ยนได้ลดลงตามพื้นที่สูงขึ้นตามกับอัตราปูนที่เพิ่มขึ้น สาเหตุการใส่ยิปซัมมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงพื้นที่ของดินน้อยมาก แต่ก็ทำให้ปริมาณอะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ลดลง (Table 1) ซึ่งแสดงคลื่นของกับที่เคยมีการทดลองในสภาพสนาม ซึ่งพบว่าการใส่ปูนทำให้เพิ่มพื้นที่ของดินกรดที่ดอนในภาคใต้ และลดอะลูมินัมในดินบนได้ แต่การใส่ยิปซัมช่วยลดอะลูมินัมในดินส่างได้ด้วย และทำให้ระดับของแคลเซียมและกำมะถันถูกชะลงไปได้ลึกถึง 60 cm (Maneepong et al., 1998) นอกจากนั้น ยังมีรายงานว่า ในระยะยาว การใส่ยิปซัมทำให้แคลเซียม และกำมะถันถูกชะลงไปในดินได้ลึกถึง 80 เซนติเมตร ทำให้อะลูมินัมที่แลกเปลี่ยนได้ลดลง แต่มีผลต่อพื้นที่ของดินน้อยมาก และพบว่ามีผลทำให้ผลผลิตของข้าวโพดและถั่วอัลฟ้าฟ้าเพิ่มขึ้น (Toma et al., 1999)

## 2. การใส่ปูนขาวและยิปซัมต่อการเจริญเติบโตและการดูดธาตุอาหารของต้นกล้าลองกอง

การใส่ปูนขาวและยิปซัมไม่ได้ทำให้การเจริญเติบโตของลองกองแตกต่างไปจากทริตรเมนต์ควบคุม (Figure 1) แต่ก็ทำให้ความเข้มข้นของโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียมในพืชเพิ่มขึ้น (Table 2) โดยเฉพาะแคลเซียมเพิ่มขึ้นอย่างชัดเจนเมื่อใส่ปูนขาว ในขณะที่ทริตรเมนต์ที่ใส่ยิปซัมให้ดินได้รับแคลเซียมเท่ากับใส่ปูนขาว 1.07 กรัม แต่การดูดแคลเซียมก็ยังน้อยกว่าทั้ง ๆ ที่แคลเซียมในดินก็มีค่าใกล้เคียงกัน (Table 1) แสดงว่าอะลูมินัม ( $0.90 \text{ cmol}_{\text{c}} \text{ kg}^{-1}$ ) ในทริตรเมนต์ที่ใส่ยิปซัมอาจจะเป็นปัจจัยที่จำกัดการดูดธาตุแคลเซียม รวมทั้งโพแทสเซียม และแมกนีเซียม (Table 2) เช่นเดียวกับในทริตรเมนต์ควบคุม ( $0.97 \text{ cmol}_{\text{c}} \text{ kg}^{-1}$ ) โดยปัญหาความเป็นพิษของอะลูมินัมพบได้ทั่วไปในดินกรดที่มีพื้นที่ต่ำกว่า 5.0-5.5 ซึ่งทำให้อะลูมินัมละลายออกมากจากกระบวนการแบ่งเซลล์และขัดขวางการดูดและการเคลื่อนย้ายธาตุอาหารของราก (Havlin et al., 1999) จากการศึกษาผลของการดูดธาตุอาหารของต้นกล้ากาแฟที่ปลูกในสารละลาย ก็พบว่า ความเข้มข้นของแคลเซียม แมกนีเซียม ฟอสฟอรัส แมงกานีส สังกะสี และในตอรเจน ในกาแฟลดลงตามระดับอะลูมินัมที่เพิ่มขึ้น และทำให้น้ำหนักแห้งต้นกาแฟลดลงมาก (Pavan and Bingham, 1982) แต่จากการทดลองนี้แม้การใส่ปูนสามารถลดปริมาณอะลูมินัมลงได้มากและทำให้ความเข้มข้นของธาตุอาหารในพืชเพิ่มขึ้น แต่ก็ไม่ได้ทำให้รากและต้นลองกองโดยรวมเจริญเติบโตได้ดีขึ้น แสดงว่าระดับธาตุอาหารที่ลองกองได้รับจากการเติมลงไปนั้นเพียงพอแล้ว แต่การปรับปรุงดินเพื่อลดปริมาณอะลูมินัมและทำให้ลองกองดูดธาตุอาหารได้ดีขึ้นอาจจะมีผลต่อการเจริญเติบโตของลองกองอย่างชัดเจน ในดินมีความอุดมสมบูรณ์ต่ำซึ่งพบว่าไปในภาคใต้ (จำเป็น และคณะ, 2547)

### 3. ความสัมพันธ์ของโพแทสเซียม แคลเซียม และแมกนีเซียมในล่องกอง

เมื่อพืชได้รับโพแทสเซียมในปริมาณสูง ทำให้พืชขาดแมกนีเซียม และแคลเซียมได้ และถ้าแคลเซียมสูงเกินไปก็ทำให้พืชขาดแมกนีเซียม หรือโพแทสเซียมได้เช่นกัน (Jones, 1998) และจาก การทดลองในครั้งนี้ พบว่าการใส่ปุ๋ยโพแทสเซียมทำให้ปริมาณการดูดใช้แคลเซียมและแมกนีเซียม ของล่องกองมีแนวโน้มลดลง (Figure 4) แต่ทำให้ความเข้มข้นของโพแทสเซียมเพิ่มขึ้น ส่วน แคลเซียมและแมกนีเซียมในล่องกองลดลง (Figure 3) ในขณะเดียวกัน ก็พบว่าความเข้มข้นของ โพแทสเซียมในใบล่องกองมีความผกผันกับแคลเซียมและแมกนีเซียม (Figure 5) ซึ่งสอดคล้องกับที่ มีรายงานถึงความสัมพันธ์แบบผกผันของโพแทสเซียมและแมกนีเซียมในปาล์มน้ำมัน (สุนีย์ และคณะ, 2540) ลักษณะเช่นนี้ได้อธิบายว่าการดูดธาตุดังกล่าว ใช้โปรตีนที่เป็นตัวนำแคต์ไอออน (carrier) ชนิดเดียวกัน เมื่อมีแคต์ไอออนตัวใดมากจึงขัดขวางการดูดและเคลื่อนย้ายแคต์ไอออนตัวอื่น ดังนั้น การใส่ปุ๋ยโพแทสเซียมสูงเพื่อเพิ่มคุณภาพผลผลิตในระยะติดผลจะต้องระมัดระวังไม่ให้มากเกินไป เพราวนอกจากจะไม่เกิดประโยชน์แล้ว ยังทำให้ลดการดูดและบทบาททางสรีรวิเคราะห์ของแคลเซียม และ แมกนีเซียมได้ (ยงยุทธ, 2543) ในกรณีของดินปลูกกองกองซึ่งมีธาตุดังกล่าวต่ำ (จำเป็น และคณะ, 2547) อาจจะต้องเพิ่มแคลเซียมและแมกนีเซียมให้กับดินบ้าง โดยเฉพาะการใส่ปุ๋นโดยไม่ต้อง นอกจากจะลดระยะเวลาในการดูดซึมแล้วยังช่วยเพิ่มทั้งแคลเซียมและแมกนีเซียมได้ด้วย

การใส่ปุ๋นขาวทำให้ความเข้มของโพแทสเซียมในใบล่องกองลดลง (Figure 3) เช่นเดียวกับ ปริมาณการดูดใช้โพแทสเซียมของล่องกอง (Figure 4) โดยเฉพาะอย่างยิ่งในสภาพที่ไม่ใส่ปุ๋ย โพแทสเซียม แต่ในสภาพที่ล่องกองได้รับโพแทสเซียม การใส่ปุ๋นขาวมีผลต่อการดูดโพแทสเซียมไม่ ชัดเจน ทั้งนี้การใส่ปุ๋นขาวช่วยลดปริมาณอะลูมิเนียมในดิน จึงอาจจะช่วยให้รากกองของดูดธาตุ โพแทสเซียมได้ขึ้น แต่ขณะเดียวกันแคลเซียมที่เพิ่มขึ้นก็ยังยังการดูดโพแทสเซียมได้ อย่างไรก็ตาม พบว่าการใส่ปุ๋นทำให้ความเข้มข้น (Figure 3) และปริมาณการดูดใช้แมกนีเซียมของต้นล่องกองมี แนวโน้มเพิ่มขึ้น (Figure 4) ซึ่งน่าจะเป็นอิทธิพลจากอะลูมิเนียมที่ลดลงตามปริมาณปุ๋น หรือระดับ แคลเซียมในดิน (Table 1) และผลกระทบในกระบวนการนี้สอดคล้องกับในสภาพแปลงปลูกที่พบว่า ความเข้มข้นของแคลเซียมและแมกนีเซียมในใบล่องกองมีความสัมพันธ์กันโดยตรง (Figure 5) เช่นเดียวกับที่พูนในลำไย (ยุทธนา และคณะ, 2543)

### สรุปและข้อเสนอแนะ

การใส่ปุ๋นขาวสามารถลดปริมาณอะลูมิเนียมในดินได้ดีกว่าการใส่ยิปซัม ทั้งการใส่ปุ๋นขาว และยิปซัมไม่ได้ทำให้ต้นกล้าล่องกองมีการเจริญเติบโตดีขึ้น แต่มีแนวโน้มทำให้ความเข้มข้นของ ธาตุอาหารในล่องกองเพิ่มขึ้น อย่างไรก็ตาม การใส่ปุ๋นในดินมีโพแทสเซียมต่ำ ทำให้ลดลงของดูด โพแทสเซียมได้ลดลง และการใส่ปุ๋ยโพแทสเซียมคลอไรด์ก็ทำให้ลดลงของดูดแคลเซียมและ

แมกนีเซียมลดลงเช่นกัน ในการการปรับปรุงดินกรดในสวนลองกอง ควรใส่ปูนเพื่อปรับพื้นที่ฯ ประมาณ 5.5 โดยควรจะใช้ปูนโดยไม่แทนปูนขาว เพราะนอกจากจะช่วยลดปริมาณอะลูมิเนียมแล้ว ยังช่วยเพิ่มทั้งปริมาณแคลเซียมและแมกนีเซียมให้กับดิน สวนการใส่ยิปซัมก็จะมีประโยชน์ในการลดอะลูมิเนียมในดินล่างในระยะยาว ซึ่งน่าจะทำการทดลองในสวนลองกองต่อไป

## กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยนี้ได้รับทุนสนับสนุนจากบประมาณแผ่นดินประจำปี 2545-2547

## เอกสารอ้างอิง

กัญญา วนิชย์บัญชา. 2545. การใช้ SPSS for Windows ในงานวิเคราะห์ข้อมูล. กรุงเทพฯ : ภาควิชาสถิติ คณะพาณิชยศาสตร์และการบัญชี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

จำเป็น อ่อนทอง. 2545. คู่มือการวิเคราะห์ดินและพืช. สงขลา : ภาควิชาธรรมชาติศาสตร์ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.

จำเป็น อ่อนทอง สรุชาติ เพชรแก้ว สายใจ กิมส่วน มงคล แซ่หลิม และ วรศศิริ นวลศรี. 2547. ความต้องการธาตุอาหารของลองกองและการจัดการโดยใช้ผลการวิเคราะห์ดินและธาตุอาหารในใบ. ใน เอกสารประกอบการถ่ายทอดเทคโนโลยี เรื่อง การวิจัยและพัฒนาการจัดการระบบการผลิตลองกองในภาคใต้. ณ คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ 24 มีนาคม 2547 หน้า 7-1 – 7-24.

ชัยรัตน์ นิลนนท์, วิเชียร จาภูพจน์, วรรณ เลี้ยววาริน และ สุภานี ยงค์. 2538. สภาพความอุดมสมบูรณ์ของดินปลูกมังคุดบางชนิดในภาคใต้ของประเทศไทย. ว.ลงขลานครินทร์ 17 : 381-391.

ยุทธนา เข้าสุเมธุ, ชิติ ศรีตันพิพิญ และ สันติ ช่างเจรจา. 2543. รายงานฉบับสมบูรณ์ โครงการฯ แก้ไขปัญหาด้านโภมของลำไย : ความสัมพันธ์ระหว่างระดับธาตุอาหารในดินและต้นลำไย กับการแสดงอาการต้นโภม. สถาบันวิจัยและฝึกอบรมการเกษตรลำปาง.

ยงยุทธ โอดสกุล. 2543. ธาตุอาหารพืช. กรุงเทพฯ : สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

อุษา ศรีใส. 2546. สภาพกรดด่างของดินที่เหมาะสมต่อมวลชีวภาพและการปลดปล่อยธาตุในตัวเรนของถั่วหรังและถั่วพร้าที่ใช้เป็นปุ๋ยพืชสด. วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต. มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์.