ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

ผลของแกลเซียมคลอ ไรค์และอัตราส่วนคาร์บอนต่อ ในโตรเจนที่มีต่อสมรรถนะของการหมักปุ๋ยจากผักตบชวา และใบไม้แห้ง

ชื่อผู้เขียน

นางสาวกิ่งกาญจน์ เทียมเวช

วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวคล้อม

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ผศ. คร. ประพนธ์ เขมคำรง ผศ. คร. ขจรศักดิ์ โสภาจารีย์ อาจารย์ ธิติ เชี่ยวชาญวิทย์ ประธานกรรมการ กรรมการ

กรรมการ

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ทำการหมักปุ้ยจากผักตบชวาและใบไม้แห้งซึ่งผสมมูลนกกระทาเพื่อเป็น แหล่งในโดรเจน มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาผลงองอัตราส่วนการ์บอนต่อในโดรเจนที่มีค่อระยะเวลา ที่ใช้ในการหมักปุ้ย และความสามารถในการลดปริมาณแอมโมเนียระเหยงองแกลเซียมกลอไรด์ โดยแบ่งการทดลองออกเป็นสองส่วนซึ่งประกอบด้วย การทดลองในห้องปฏิบัติการและการ ทดลองในขนาดต้นแบบ การทดลองในห้องปฏิบัติการแบ่งเป็นสองขั้นตอน โดยควบคุมอุณหภูมิที่ 40°C และเป่าอากาสที่อัตรา 40 มล./นาที ทำการหมักปุ๋ย 100 กรัม ซึ่งที่มีอัตราส่วนการ์บอนต่อ ในโตรเจนเริ่มต้นระหว่าง 10-35 และปรับให้มีความชื้นประมาณ 60% ในกล่องพลาสติกปริมาตร 1 ลิตร ขั้นแรกเป็นการวัดอัตราการระเหยของแอมโมเนีย ขั้นที่สองทำการเติมแกลเซียมคลอไรด์ที่ อัตราส่วนสมมูลของแกลเซียมต่อในโตรเจนเท่ากับ 1 2 และ 3 ซึ่งกำนวณจากปริมาณแอมโมเนีย ระเหยในการทดลองขั้นแรก จากผลการทดลองพบว่าปริมาณแอมโมเนียระเหยจากปุ๋ยหมักลดลง เมื่ออัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเพิ่มขึ้น และแกลเซียมคลอไรด์ไม่มีประสิทธิภาพในการลด ปริมาณแอมโมเนียระเหยจากการหมักปุ๋ยที่อัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มด้น ระหว่าง 10-20 โดยปริมาณแอมโมเนียระเหยจากการหมักปุ๋ยที่อัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มด้น ระหว่าง 10-20 โดยปริมาณแอมโมเนียระเหยจากการหมักปุ๋ยที่อัตราส่วนการ์บอนต่อในโดรเจนเริ่มด้น ระหว่าง 10-20 โดยปริมาณแอมโมเนียระเหยจากการหมักปุ๋ยที่อัตราการเติมแคลเซียมคลอไรด์ อย่างไร

ก็ตามการเติมแคลเซียมคลอไรค์ที่อัตรา 0.5 โมล/โมล-แอมโมเนีย หรือที่อัตราส่วนสมมูลของ แคลเซียมต่อในโตรเจนเท่ากับ 1 ให้ประสิทธิภาพในการลดปริมาณแอมโมเนียระเหยสูงที่สุด

สำหรับการทดลองในขนาดต้นแบบ ทำการหมักปุ๋ยแบบวินด์โรว์บนอุโมงค์อากาส จำนวน 6 กอง ปุ๋ยหมักแต่ละกองมีขนาดกว้าง 2 เมตร และยาว 4 เมตร โดยหมักปุ๋ยที่มีอัตราส่วน การ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้นระหว่าง 10-20 ซึ่งเติมแคลเซียมคลอไรด์ในอัตราที่ให้ประสิทธิภาพ ในการลดปริมาณแอมโมเนียระเหยสูงสุด และหมักปุ๋ยที่มีอัตราส่วนคาร์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้น ระหว่าง 25-35 ซึ่งไม่เติมแคลเซียมคลอไรด์ พลิกกลับกองปุ๋ยเมื่ออุณหภูมิเฉลี่ยมีค่าต่ำกว่า 45°C หรืออย่างน้อยสัปดาห์ละครั้ง พบว่าการหมักปุ๋ยที่อัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้นเท่ากับ 15 และเติมแคลเซียมคลอไรด์ในอัตราส่วน 12.76 มก./ก.(น.น.แห้ง) ใช้เวลาน้อยที่สุดประมาณ 40 วัน ขณะที่การหมักปุ๋ยที่อัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้นระหว่าง 25-35 ใช้เวลาประมาณ 50-56 วัน นอกจากนี้ปุ๋ยหมักที่มีอัตราส่วนการ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้นเท่ากับ 15 ยังมีปริมาณ ในเตรทในโตรเจนสูงที่สุด ซึ่งมีค่าประมาณ 3,000 มก./กก.(น.น.แห้ง) ส่วนปุ๋ยหมักที่มีอัตราส่วน การ์บอนต่อในโตรเจนเริ่มต้นเท่ากับ 37.51 มก./ก.(น.น.แห้ง) มีปริมาณแอมโมเนียในโตรเจนสูงที่สุด ซึ่งมีค่าประมาณ 5,000 มก./กก.(น.น.แห้ง)

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright © by Chiang Mai University All rights reserved

E TO MA

Thesis Title Effects of Calcium Chloride and Carbon over Nitrogen

Ratio on Performances of Water Hyacinth and

Dry Leave Composting

Author Miss Kinggan Tiemwech

M.Eng. Environmental Engineering

Examining Committee Asst. Prof. Dr. Praphon Kemmadamrong Chairman

Asst. Prof. Dr. Khajornsak Sopajaree Member

Lect. Dhiti Cheochanvit Member

Abstract

Composting of water hyacinth and dry leave with partridge manure as nitrogen source was studied. The objectives were to investigate the effect of different initial carbon over nitrogen (C/N) ratios on composting time and the effectiveness of calcium chloride (CaCl₂) in reducing ammonia (NH₃) losses during composting. The experiments were divided into two parts; laboratory scale and pilot scale. The laboratory scale consisted of two incubation trials carried out at 40°C and 40 ml/min air-flowed condition.100 grams of each mixture at the initial C/N ratios of 10-35 were adjusted to water content of 60% and incubated in 1-liter plastic containers. The first steps, NH₃ loss rates during the composting were evaluated. The second steps, CaCl₂ were added at the rates corresponding to calcium over nitrogen (Ca/N) equivalence ratio of about 1, 2 and 3, at the expected NH₃ losses during the first incubation trial. The results showed that the NH₃ losses decreased with the initial C/N ratio increasing. The additions of CaCl₂ were considerably no effective in reducing NH₃ losses during the composting between the initial C/N ratios of 25-35. The NH₃ losses during the composting between the initial C/N ratios of 10-20 decreased with

increasing of the calcium chloride additions. However, the highest effectiveness was obtained at the rate of 0.5 mole-CaCl₂/mole-NH₃ corresponding to the Ca/N equivalence ratio of about 1.

The pilot scale using windrow composting with air-flowed tunnel was studied. Six compost piles, 2 m in width and 4 m in length, were performed at the initial C/N ratios of 10-20 with CaCl₂ additions at the highest effective rate and the initial C/N ratios of 25-35 without CaCl₂ addition. Each compost pile was turned when the average temperature was lower than 45°C or at least once a week. The shortest composting time was about 40 days at the initial C/N ratio of 15 with calcium chloride dosage of 12.76 mg/g (dry weight). Whereas the composting time at the initial C/N ratios of 25-35 were about 50-56 days. Moreover, the matured compost at the initial C/N ratio of 15 had the highest nitrate-nitrogen content of about 3,000 mg/kg (dry weight). The highest ammonia-nitrogen content of about 5,000 mg/kg (dry weight) in the matured compost was achieved at initial C/N ratio of 10 with calcium chloride dosage of 37.51 mg/g (dry weight).



WG MA