

ความเป็นพิษของโลหะหนักบางชนิดจากกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชน  
ต่อผักคะน้า (Brassica oleracea L.Var. alboglabra Bailey)  
และผักกาดหอม (Lactuca sativa L.) ในสภาพเรือนทดลอง



นายอรรถพร หอมจันทร์

ศูนย์วิทยพัชร์พยากร

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

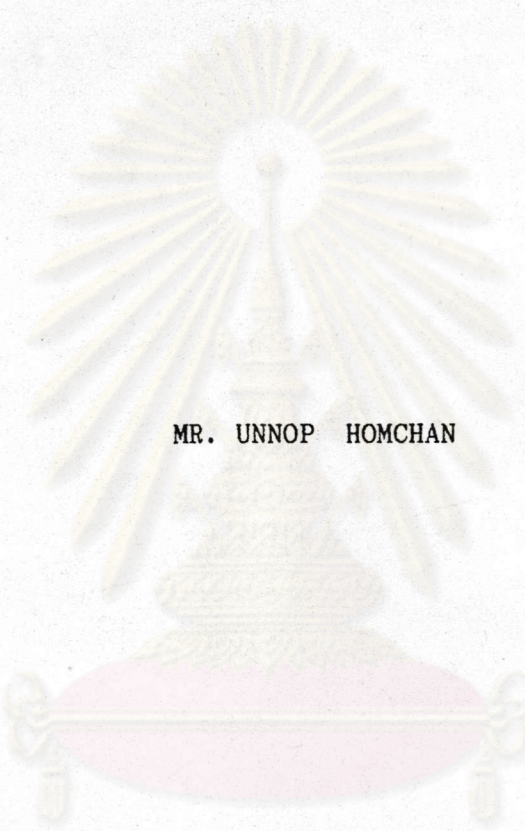
ISBN 974-582-009-1

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

018729

i17156609

TOXICITY OF SOME HEAVY METALS FROM TREATED MUNICIPAL WASTE WATER SLUDGE  
ON CHINESE KALE (Brassica oleracea L.Var. alboglabra Bailey)  
AND LETTUCE (Lactuca sativa L.) IN GREENHOUSE



MR. UNNOP HOMCHAN

ศูนย์วิทยุทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science  
Inter-Department of Environmental Science

Graduate School

Chulalongkorn University

1992


ISBN 974-582-009-1

หัวข้อวิทยานิพนธ์    ความเป็นพิษของโลหะหนักบางชนิดจากกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชนต่อผักคะน้า  
(*Brassica oleracea* L. Var. *alboglabra* Bailey) และผักกาดหอม  
(*Lactuca sativa* L.) ในสภาพเรือนทดลอง

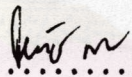
โดย                    นายอรรรณ หอมจันทร์  
สาขาวิชา            วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม  
อาจารย์ที่ปรึกษา    ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อรรรณ ศิริรัตน์พิริยะ



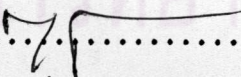
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัยฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาคตามหลักสูตรปริญญาโทมหาบัณฑิต

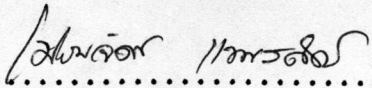
  
..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(ศาสตราจารย์ ดร.ถาวร วิชากรเกียรติ)

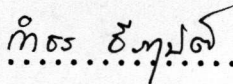
คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
..... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ไพรัช สายเชื้อ)

  
..... อาจารย์ที่ปรึกษา  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อรรรณ ศิริรัตน์พิริยะ)

  
..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร.ธรรมนุญ โรจนะบุรานนท์)

  
..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ เปรมจิตต์ แทนสถิตย์)

  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ก๊อธ ธีรคุปต์)



พิมพ์ต้นฉบับบทคัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสี่เหลี่ยมนี้เพียงแผ่นเดียว

อรรถพ หอมจันทร์ : ความเป็นพิษของโลหะหนักบางชนิดจากกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชนต่อผักคะน้า (Brassica oleracea L. Var. alboglabra Bailey) และผักกาดหอม (Lactuca sativa L.) ในสภาพเรือนทดลอง (TOXICITY OF SOME HEAVY METALS FROM TREATED MUNICIPAL WASTE WATER SLUDGE ON CHINESE KALE (Brassica oleracea L. Var. alboglabra Bailey) AND LETTUCE (Lactuca sativa L.) IN GREENHOUSE) อ.ที่ปรึกษา : ผศ.ดร. อรรพรรณ ศิริรัตนพิริยะ, 197 หน้า  
ISBN 974-582-009-1

ศึกษาความเป็นพิษของโลหะหนัก ได้แก่ เหล็ก แมงกานีส สังกะสี ทองแดง นิกเกิล ตะกั่ว และแคดเมียมที่ถูกปลดปล่อยออกจากกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชน ณ อัตราเติม 20 เมตริกตัน/เฮกตาร์ (50 กรัม/กระถาง) ในรูปน้ำหนักแห้งของกากตะกอนต่อผักคะน้า (Brassica oleracea L. Var. alboglabra Bailey) และผักกาดหอม (Lactuca sativa L.) ดินทดลองนำมาจากพื้นที่เกษตรกรรมตำบลบ้านฉาง อำเภอเมือง จังหวัดปทุมธานี ส่วนกากตะกอนนำมาจาก anaerobic digester ของโรงบำบัดน้ำเสียชุมชนห้วยขวาง วางแผนการทดลองแบบ 2 X 4 factorial incompletely randomize design ทำ 3 ซ้ำ โดยปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมบนดิน ซึ่งเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก 4 ระดับ ให้เทียบเท่ากับปริมาณโลหะหนักจากกากตะกอน ตั้งแต่ปริมาณที่พืชอาจใช้ได้ทันที (ระดับที่ 1) จนถึงปริมาณทั้งหมดที่มีในกากตะกอน (ระดับที่ 4) แล้วติดตามปริมาณโลหะหนักที่สะสมในดินและในพืชตลอดจนผลผลิตพืชที่ได้

ผลการศึกษาพบว่าสังกะสีแสดงพฤติกรรมเพิ่มขึ้นตามปริมาณการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนักทั้งในดินหลังปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.01$ ) ตลอดจนปริมาณสังกะสีในส่วนบริโภคได้ของพืชทั้ง 2 ชนิด ก็มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นตามปริมาณการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนักเช่นกัน และยังพบว่าปริมาณสังกะสีในส่วนบริโภคได้ของผักกาดหอมที่ปลูกบนดินเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนักเทียบเท่ากับปริมาณโลหะหนักทั้งหมดในกากตะกอนมีค่าสูงกว่าระดับปกติที่พบในพืชโดยทั่วไป แต่ปริมาณที่พืชนั้นยังไม่ถึงระดับที่เป็นพิษต่อพืช จึงเสนอว่าน่าจะเลือกสังกะสีเป็นดัชนี เพื่อบ่งชี้ถึงแนวโน้มของความเป็นพิษของโลหะหนักจากกากตะกอน สำหรับทองแดงและแคดเมียมในดินหลังปลูกพืชทั้ง 2 ชนิด รวมทั้งตะกั่วในดินหลังปลูกผักคะน้ามีแนวโน้มสูงขึ้นตามปริมาณการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก แต่ไม่แสดงแนวโน้มที่ชัดเจนสำหรับปริมาณในพืช ส่วนเหล็ก แมงกานีส และนิกเกิลในดินหลังปลูกพืชทั้ง 2 ชนิด รวมทั้งตะกั่วในดินหลังปลูกผักกาดหอมไม่แสดงแนวโน้มที่ชัดเจนทั้งปริมาณในดินและในพืช

สำหรับการปลดปล่อยโลหะหนักจากกากตะกอนนั้นพบว่าเมื่อเวลาผ่านไปหนึ่งฤดูเพาะปลูก โลหะหนักแต่ละธาตุจะถูกปลดปล่อยออกจากกากตะกอนได้ช้าเร็วต่างกัน โดยทองแดงจะถูกปลดปล่อยจากกากตะกอนได้เร็วที่สุด รองลงมาได้แก่ สังกะสี และแคดเมียม ตามลำดับ นอกจากนี้ไม่พบอาการผิดปกติเนื่องจากความเป็นพิษของโลหะหนักในพืชทดลองทั้ง 2 ชนิด แต่กลับพบว่าการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนักทำให้ได้ผลผลิตพืชสูงขึ้น โดยเห็นได้ชัดเจนจากผักกาดหอม ซึ่งให้ผลผลิตที่สูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมีสูตร 15-15-15 และเทียบเท่ากับผลผลิตที่ได้จากการเติมกากตะกอนอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.01$ ) อีกทั้งยังทำให้พืชมีลักษณะสมบูรณ์อีกด้วย อาจกล่าวได้ว่าไม่มีความเสี่ยงต่อความเป็นพิษของโลหะหนัก เนื่องจากการเติมกากตะกอน ณ ระดับ 20 เมตริกตัน/เฮกตาร์ และช่วงเวลาการเติมกากตะกอนลงสู่พื้นที่การเกษตรที่เหมาะสมน่าจะจะมีระยะห่างกันอย่างน้อย 2 ฤดูเพาะปลูกของผักคะน้าและผักกาดหอม

ภาควิชา.....สหสาขา.....  
สาขาวิชา.....วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม.....  
ปีการศึกษา 2535.....

ลายมือชื่อนิลิต.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

## C225974 : MAJOR INTER-DEPARTMENT OF ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEY WORD: TOXICITY/HEAVY METALS/SEWAGE SLUDGE/KALE/LETTUCE

UNNOP HOMCHAN : TOXICITY OF SOME HEAVY METALS FROM TREATED MUNICIPAL WASTE WATER SLUDGE ON CHINESE KALE (Brassica oleracea L. Var. alboglabra Bailey) AND LETTUCE (Lactuca sativa L.) IN GREENHOUSE. THESIS ADVISOR : ASST. PROF. ORAWAN SIRIRATPIRIYA, D.Sc., 197 pp. ISBN 974-582-009-1

Toxicity of heavy metals (iron, manganese, zinc, copper, nickel, lead and cadmium) from sewage sludge at application rate 20 tonnes DM sludge/ha. (50 gm./pot) on chinese kale (Brassica oleracea L. Var. alboglabra Bailey) and lettuce (Lactuca sativa L.) was studied. Agricultural soils from Tambon Ban-chang Amphore Mueng Changwat Pathumthani and sewage sludge from anaerobic digester of Havi Khavang treatment plant were example of case study. Pot experiment was conducted at a greenhouse. The experimental design was 2X4 factorial imcompletely randomize design with 3 replications. Kale and lettuce were planted on treated soils that had applied with certain amount of heavy metal inorganic salts 4 level equal to heavy metal contents in the sludge (available form = level 1, total form = level 4). Both heavy metal contents in soils and plants, and plant productivity were observed.

The results showed that zinc contents in the soils increased significantly ( $P \leq 0.01$ ) by increasing the heavy metal content of inorganic salts. This behavior of zinc appeared in edible part of both kale and lettuce. However, this zinc contents in edible parts of lettuce planted in the soils applied the heavy metal inorganic salts equal to total content in the sludge was higher than the contents of various plants, but it was still lower than the toxic dose. Hence, zinc will be chosen as an indicator to indicated the risk tendency of heavy metals from the sludge. Copper and cadmium contents in the soils for both kale and lettuce and only lead contents in the soil for kale followed the same pattern as already dircribed for zinc. However, there was no obvious tendency in plants. In addition iron, manganese and nickel contents in both soils and plants including lead in the soils for lettuce showed no obvious tendency to follow the pattern.

Each heavy metal could be released from sludge differently after the first harvest in an order with the three fastest ones as follow : copper, zinc and cadmium respectively. When plant productivity was considered the adverse effect of heavy metals was not observed. Not only the productivity, especially lettuce, applied with the heavy metal inorganic salts was higher than the productivity applied with chemical fertilizer (formula 15-15-15) and equal to productivity applied with the sludge significantly ( $P \leq 0.01$ ), but also yielded the more healthier plants. Risk of heavy metal toxicity applied at the rate of 20 tonnes DM sludge/ha. for kale and lettuce cultivation was unnoticable. However, the result suggested that with mentioned rate safe application time should lie at two harvests interval.

ภาควิชา..... สหสาขา.....

สาขาวิชา..... วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม.....

ปีการศึกษา..... 2535.....

ลายมือชื่อนิสิต..... 

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... 

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม..... -



## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของโครงการวิจัยเรื่อง "ประโยชน์สูงสุดเพื่อพื้นที่เกษตรกรรม  
ในการนำเอาวัสดุเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมการเกษตรและภาคตะกอนน้ำเสียมาใช้อย่างเหมาะสม  
และปลอดภัยจากโลหะหนัก"

ขอกราบขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อรารณ ศิริรัตน์พิริยะ อาจารย์ผู้ประสิทธิ์  
ประสาทความรู้และอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่ได้กรุณาเสียสละเวลาให้คำปรึกษาและแนวคิด  
ต่าง ๆ อันเป็นประโยชน์อย่างยิ่งสำหรับงานวิทยานิพนธ์นี้ และการที่วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สามารถ  
สำเร็จลงได้ก็เนื่องด้วยความเมตตาของ รองศาสตราจารย์ ไพรัช สายเชื้อ รองศาสตราจารย์  
ดร.ธรรมนุญ โรจนะบูรานนท์ รองศาสตราจารย์ เปรมจิตต์ แทนสภิตย์ และผู้ช่วยศาสตราจารย์  
ดร.กัธร อีรคุปต์ ที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ร่วมเป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ตลอดจนให้คำแนะนำ  
แก้ไข เพื่อให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สมบูรณ์ขึ้น ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณอาจารย์ทุกท่านเป็นอย่างสูง  
ไว้ ณ ที่นี้

สำหรับท่านผู้ที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ และหน่วยงานต่าง ๆ ที่ได้ให้ความเอื้อเฟื้อ และ  
อำนวยความสะดวกในการทำวิทยานิพนธ์ครั้งนี้ มีรายนามตามลำดับดังต่อไปนี้ คือ คุณสุชัย  
กุลอนุสภาร เกษตรกรตำบลบ้านฉาง อำเภอเมือง จังหวัดบึงกาฬ ได้อนุเคราะห์ที่ดินเพื่อนำ  
มาใช้ทดลอง ภาควิชาพืชศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เอื้อเฟื้อให้ใช้เรือน  
ทดลองสำหรับปลูกพืช สถาบันวิจัยสภาวะแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ได้อนุญาตให้ใช้ห้อง  
ปฏิบัติการ อาจารย์ รุจี ยุกติ อาจารย์ประจำสถาบันบริการคอมพิวเตอร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ได้ให้คำปรึกษาและแนะนำในการใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์เพื่อวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ และเพื่อน  
นิติวิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อมทุกท่าน ที่มีน้ำใจให้ความเอื้อเฟื้อช่วยเหลือกันด้วยดีมาโดยตลอด  
ในท้ายที่สุดนี้ ขอนอบน้อมบูชาคุณแห่งพระรัตนตรัย มารดาบิดา และครู-อาจารย์ ซึ่งได้  
คุ้มครองและ เป็นสิ่งยึดมั่นเคารพบูชาตลอดมา



บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ .....	ฉ
สารบัญตาราง.....	ช
สารบัญรูป.....	ญ
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. การตรวจเอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	4
3. วัสดุ อุปกรณ์และการดำเนินงานวิจัย.....	54
4. ผลการทดลอง.....	62
5. วิเคราะห์ผลการทดลอง.....	115
6. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	137
รายการอ้างอิง.....	142
ภาคผนวก.....	156
ประวัติผู้เขียน.....	197

ศูนย์วิทยุทัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
2.1	การจำแนกสารพิษตามขนาดที่ทำให้สัตว์ทดลองตาย 50% (LD <sub>50</sub> )	30
2.2	การจำแนกสารพิษตามปริมาณที่น้อยที่สุดที่ทำให้คนตายทันที (MLD)	31
2.3	ปริมาณโลหะหนัก (ppm.) ที่ยอมรับให้มีได้ในดินเพื่อการเกษตร	35
2.4	ปริมาณโลหะหนัก (ppm.) สูงสุดที่ยอมรับให้มีได้ในภาคตะกอนที่จะใช้เพื่อการเกษตร	36
2.5	ปริมาณโลหะหนัก (ppm.) ในพืช ณ ระดับปกติและระดับที่ก่อให้เกิดความเป็นพิษต่อพืช	37
2.6	ระดับปกติและระดับที่เป็นพิษของโลหะหนักในเลือด/ซีรัม	38
2.7	องค์ประกอบทางเคมีของ Anaerobic Digested Sludge จากโรงบำบัดน้ำเสียชุมชนหัวขวง	50
3.1	ปริมาณโลหะหนักในรูปเกลืออนินทรีย์ที่เติมลงในกระถาง เทียบเท่ากับปริมาณโลหะหนักที่ถูกปลดปล่อยจากภาคตะกอน 4 ระดับ	58
4.1	ปริมาณโลหะหนักในดินและภาคตะกอนที่ใช้ทดลอง	63
4.2	ปริมาณโลหะหนักในดินหลังปลูกผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	65
4.3	ปริมาณโลหะหนักในดินหลังปลูกผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	68
4.4	ปริมาณโลหะหนักในราก (root) ของผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	74
4.5	ปริมาณโลหะหนักในส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	75
4.6	ปริมาณโลหะหนักในราก (root) ของผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	78
4.7	ปริมาณโลหะหนักในส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	79
4.8	ผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	86
4.9	ผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่สอง	87
4.10	ผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	89



ตารางที่		หน้า
4.11	ผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่สอง	90
4.12	สมบัติทางเคมีของดินและกากตะกอนที่ใช้ทดลอง	93
4.13	ค่า pH ของดินระหว่างปลูกผักคะน้าฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	95
4.14	ค่า pH ของดินระหว่างปลูกผักคะน้าฤดูเพาะปลูกที่สอง	96
4.15	ค่า pH ของดินระหว่างปลูกผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	97
4.16	ค่า pH ของดินระหว่างปลูกผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่สอง	98
4.17	ค่าแอมโมเนียไนโตรเจนของดินระหว่างปลูกผักคะน้าฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	105
4.18	ค่าแอมโมเนียไนโตรเจนของดินระหว่างปลูกผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	106
4.19	ค่าไนเตรตไนโตรเจนของดินระหว่างปลูกผักคะน้าฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	110
4.20	ค่าไนเตรตไนโตรเจนของดินระหว่างปลูกผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	111
5.1	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักในดินที่ใช้ทดลองกับปริมาณโลหะหนักที่ยอมรับ ให้มีค่าในดินเพื่อการเกษตรของประเทศต่าง ๆ	116
5.2	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักในกากตะกอนที่ใช้ทดลองกับปริมาณโลหะหนัก สูงสุดที่ยอมรับให้มีค่าในกากตะกอนที่จะใช้เพื่อการเกษตรของประเทศต่าง ๆ	118
5.3	ปริมาณโลหะหนักในดินจากการคำนวณเมื่อเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก 4 ระดับ เทียบเท่ากับที่ถูกลบลดปล่อยออกจากตะกอน	119
5.4	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักในดินจากการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก 4 ระดับ หลังปลูกพืชกับปริมาณโลหะหนักจากการคำนวณก่อนปลูกพืช	122
5.5	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักในผักคะน้าและผักกาดหอมกับปริมาณโลหะหนัก ในพืช ณ ระดับปกติและระดับที่ก่อให้เกิดความเป็นพิษต่อพืช	126
5.6	จำแนกความอุดมสมบูรณ์ของดินและกากตะกอนที่ใช้ทดลองตามเกณฑ์ของ กองจวนเนกดิน กรมพัฒนาที่ดิน	132

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
2.1	ผลของอัตราเติมปูน (1,500 - 6,000 กก. CaCO <sub>3</sub> /เฮกตาร์) ต่อปริมาณ การสะสมโลหะหนักสัมพัทธ์ในผักกาดหอม	42
3.1	ผังการจัดเรียงหน่วยทดลองโดยสุ่มแบบไม่สมบูรณ์	60
4.1	ผลของการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก (4 ระดับ) ต่อปริมาณโลหะหนัก สัมพัทธ์ในดินหลังปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	72
4.2	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักเฉลี่ยในราก (root) และส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักคะน้าฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	76
4.3	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักเฉลี่ยในราก (root) และส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักกาดหอมฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	81
4.4	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักเฉลี่ยในราก (root) ของผักคะน้าและ ผักกาดหอมในฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	82
4.5	เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักเฉลี่ยในส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักคะน้าและผักกาดหอมในฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง	83
4.6	ผลของการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก (4 ระดับ) ต่อปริมาณแมงกานีส และสังกะสี ในส่วนบริโภคได้ (edible part) ของผักคะน้าและผักกาดหอม	84
4.7	เปรียบเทียบผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักคะน้าและตำรับทดลอง ในฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง และที่สอง	88
4.8	เปรียบเทียบผลผลิตทั้งหมดในรูปน้ำหนักแห้งของผักกาดหอมแต่ละตำรับทดลอง ในฤดูเก็บเกี่ยวที่หนึ่ง และที่สอง	91
4.9	การเปลี่ยนแปลงค่า pH เฉลี่ยของดินจากการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก ระหว่างปลูกผักคะน้าฤดูเพาะปลูกที่หนึ่งและที่สอง	100
4.10	การเปลี่ยนแปลงค่า pH เฉลี่ยของดินจากการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก ระหว่างปลูกผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่งและที่สอง	101

รูปที่		หน้า
4.11	การเปลี่ยนแปลงค่า pH เฉลี่ยของดินตามเวลาระหว่างปลูกผักคะน้า ฤดูเพาะปลูกที่หนึ่งและที่สอง	102
4.12	การเปลี่ยนแปลงค่า pH เฉลี่ยของดินตามเวลาระหว่างปลูกผักกาดหอม ฤดูเพาะปลูกที่หนึ่งและที่สอง	103
4.13	การเปลี่ยนแปลงค่าแอมโมเนียมไนโตรเจนเฉลี่ยของดินจากการเติมเกลือ อนินทรีย์ของโลหะหนักระหว่างปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	107
4.14	การเปลี่ยนแปลงค่าแอมโมเนียมไนโตรเจนเฉลี่ยของดินตามเวลาระหว่าง ปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	108
4.15	การเปลี่ยนแปลงค่าไนเตรดไนโตรเจนเฉลี่ยของดินจากการเติมเกลืออนินทรีย์ ของโลหะหนักระหว่างปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	113
4.16	การเปลี่ยนแปลงค่าไนเตรดไนโตรเจนเฉลี่ยของดินตามเวลาระหว่าง ปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมฤดูเพาะปลูกที่หนึ่ง	114
5.1	เปรียบเทียบปริมาณสังกะสีในดินจากการคำนวณก่อนปลูกพืช ปริมาณสังกะสี ในดินหลังปลูกพืชและในส่วนของบริโภคได้ (edible part) ของพืชจากผล ของการเติมเกลืออนินทรีย์ของโลหะหนัก (4 ระดับ)	128

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย