

ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

ลักษณะสมบัติของดินและภาคตะกอนที่ทำการศึกษา

เป็นความจำเป็นเบื้องต้นที่จะต้องทราบถึงลักษณะสมบัติของดิน และภาคตะกอนที่ทำการศึกษา เพื่อเป็นข้อมูลพื้นฐานสำหรับเปรียบเทียบและพิจารณาความเป็นประโยชน์ของดิน และภาคตะกอนในการเป็นแหล่งธาตุอาหารพืช ปัจจัยต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับ การเจริญเติบโตของพืช และการปนเปื้อนของโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ทั้งนี้จะช่วยให้เกิดความรอบคอบในการกำหนดค่ารับทดลองและวิธีการศึกษา เพื่อให้บรรลุเป้าหมายของการศึกษาวิจัย ผลการศึกษาเป็นดังนี้

1. ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดิน

ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดิน จะศึกษาเฉพาะพารามิเตอร์ ซึ่งเป็นปัจจัยที่มีบทบาทสำคัญในการเจริญเติบโตและการสะสมโลหะหนักของพืชทดลอง พารามิเตอร์เหล่านี้ได้แก่ pH ของดิน ความสามารถในการแลกเปลี่ยนประจุบวก (CEC) อินทรีย์คาร์บอน อินทรีย์วัตถุ ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ โนแทส เชื้อราที่แลกเปลี่ยนได้ แอมโมเนียมไนโตรเจน ไนเตรตไนโตรเจน ไนโตรเจนทั้งหมด และโลหะหนักทั้ง 7 ชนิด (ตะกั่ว แคดเมียม นิเกิล ทองแดง มังกานีส สังกะสี และเหล็ก) ผลการศึกษาแสดงในตารางที่ 4

จากตารางที่ 4 pH ของดินที่ใช้ในการทดลองเท่ากับ 7.10 ค่าของ pH ระดับนี้ อยู่ในช่วงที่พืชทั่วไปเจริญได้ดี (pH 6.5-7.5) เพราะ pH ในช่วงนี้เอื้อให้ความเป็นประโยชน์ของธาตุต่าง ๆ ที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของพืชมีปริมาณที่เหมาะสม อย่างไรก็ตาม ช่วง pH ที่พืชแต่ละชนิดจะเจริญเติบโตได้ดีก็จะแตกต่างกันออกไป เช่น ผักกาดหอม

ตารางที่ 4 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของกากตะกอนและดินที่ใช้ในการทดลอง

ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมี	กากตะกอน	ดิน
pH	7.00	7.10
ความสามารถในการแลกเปลี่ยนประจุบวก (CEC) (มก. สมมูลย์ ต่อดิน 100 กรัม)	-	20.64
อินทรีย์คาร์บอน (%)	12.27	1.08
อินทรีย์วัตถุ (%)	21.16	1.88
ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (มก. ต่อ กก.)	245.83	197.50
โพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ (มก. ต่อ กก.)	440.00	209.00
แอมโมเนียมไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	1,158.00	59.50
ไนเตรตไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	308.00	115.50
ไนโตรเจนทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)	19,237.60	269.88
ตะกั่ว (มก. ต่อ กก.)	4.00	2.40
แคดเมียม (มก. ต่อ กก.)	0.50	Trace
นิกเกิล (มก. ต่อ กก.)	7.54	0.56
ทองแดง (มก. ต่อ กก.)	28.60	3.52
망กานีส (มก. ต่อ กก.)	246.00	11.00
สังกะสี (มก. ต่อ กก.)	850.00	9.40
เหล็ก (มก. ต่อ กก.)	576.00	95.20

หมายเหตุ : - เท่ากับไม่ได้วิเคราะห์

จะเจริญเติบโตได้ดีเมื่อดินมี pH 6.0-6.8 ผักคะน้าจะเจริญเติบโตได้ดีเมื่อดินมี pH 5.5-6.8 (สมภพ วิริยะสันต์, 2527) กล่าวได้ว่า pH ของดินที่ใช้ในการทดลองไม่น่าที่จะก่อให้เกิดปัญหาต่อการเจริญเติบโตของพืชทดลอง นอกจากนี้แล้วหากพิจารณาข้อเสนอของ King และ Morris (1972) ที่ได้เสนอไว้ว่า ดินควรมี pH อย่างน้อยเท่ากับ 6.5 เพื่อลดโอกาสของการเกิดความเป็นพิษของโลหะหนักต่าง ๆ และข้อจำกัดในการใช้ประโยชน์จากตะกอนทางการเกษตรตามเกณฑ์ของประเทศต่าง ๆ (ตารางที่ 5) ที่ระบุให้ pH ค่าสุดของดินที่ยอมรับให้ใส่กากตะกอนได้ คือ ช่วง pH 6.0-6.5 ดังนั้น pH ของดินที่ใช้ในการทดลองโตมมีการใส่กากตะกอน ก็อยู่ในช่วงที่ยอมรับได้

ความสามารถในการแลกเปลี่ยนประจุบวก (Cation Exchange Capacity, CEC) ของดินที่ใช้ในการทดลองเท่ากับ 20.64 มิลลิกรัมสมมูลต่อดิน 100 กรัม (ตารางที่ 4) ซึ่งอยู่ในช่วงเดียวกับค่า CEC ของดินเหนียวโดยทั่วไป และเป็นค่าที่สูงเมื่อเปรียบเทียบกับค่า CEC ของดินชนิดอื่น ๆ (คณาจารย์ภาควิชาปฐพีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2530 ช.) การที่ดินที่ใช้ในการทดลองนี้มีค่า CEC สูง แสดงถึงแนวโน้มที่จะมีความอุดมสมบูรณ์สูง เพราะมีความสามารถที่จะเก็บรักษาธาตุอาหารพืชที่เป็นประจุบวกไว้ให้พืชใช้ประโยชน์ได้เป็นระยะเวลาชานาน และป้องกันการสูญเสียธาตุอาหารพืชโดยการชะล้างเมื่อน้ำซึมผ่านชั้นดิน

อินทรีย์วัตถุในดินมีบทบาทเกี่ยวกับการปรับปรุงลักษณะสมบัติทางกายภาพ เคมี และชีวภาพของดิน รวมทั้งเกี่ยวข้องกับความสามารถของดิน ความเป็นประโยชน์ของอินทรีย์วัตถุในดินต่อการเจริญเติบโตของพืช จะขึ้นกับปัจจัยที่มีผลต่อการสลายตัวของอินทรีย์วัตถุ คือ ชนิดของอินทรีย์วัตถุ จุลินทรีย์ดิน สภาวะแวดล้อมต่าง ๆ เช่น ปริมาณธาตุอาหารที่จำเป็นต่อจุลินทรีย์ดิน อุณหภูมิ และความชื้นของดิน และปัจจัยอื่น ๆ ดินที่ใช้ในการทดลองมีอินทรีย์วัตถุเท่ากับ 1.88 เปอร์เซ็นต์ (ตารางที่ 4) จัดได้ว่าเป็นดินประเภทที่ทำการเกษตรกรรมมาเป็นเวลานาน เพราะมีอินทรีย์วัตถุน้อยกว่า 5 เปอร์เซ็นต์ (ถวิล ครุฑกุล,

ตารางที่ 5 ข้อมูลค่าในกาใช้ประโยชน์ภาคตะกอนทางกวรเขตความเกดที่อลงประเทศต่าง ๆ

(Webber et al., 1984)

ประเทศ	pH ดินค้าสุค	ลิตราภาวไล ภาคตะกอนสูงสุค (คินคูลเฮกคาว)	ระกะเววมภาว ไล้ประโยชน์ภาค ตะกอนค้าสุค (ปี)	ปริมาณโลหะหนักสูงสุคที่ไล้ในดิน (กก.คูลเฮกคาว)						
				Pb	Cd	Ni	Cu	Mn	Zn	Fe
แคนาดา	-	200	45	10	4	36	-	-	370	-
เดนมาร์ก	-	-	20	-	0.2	-	-	-	-	-
ฟินแลนด์	-	20	5	-	0.1	-	-	-	-	-
ฝรั่งเศส	6.0	-	-	210	5.4	60	210	-	750	-
เยอรมัน	-	167	100	210	8.4	60	210	-	750	-
เนเธอร์แลนด์	-	200	100	100	2	20	120	-	400	-
นอร์เวย์	-	20	10	6	0.2	2	30	10	60	-
สวีเดน	-	5	5	1.5	0.075	2.5	15	-	50	-
อังกฤษ	6.5	-	30	1,000	5	70	280	-	560	-
สหรัฐอเมริกา	6.5	-	-	500-	5-20	50-	125-	-	250-	-
				2,000		200	500		1,000	-
กลุ่มประชาคมยุโรป (CEC Directive)	-	-	-	210	8.4	60	210	-	750	-

หมายเหตุ : - เท่ากับไม่เสนยตัวเลข

2530) และปริมาณอินทรีย์วัตถุที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลองนี้ จัดอยู่ในกลุ่มดินที่มีความอุดมสมบูรณ์ระดับปานกลาง (1.5-2.5 เปอร์เซ็นต์) เมื่อเปรียบเทียบกับค่าประเมินระดับความอุดมสมบูรณ์ของดิน ตามเกณฑ์จำแนกความอุดมสมบูรณ์ของดิน กองจำแนกที่ดิน กรมพัฒนาที่ดินของเล็ก มอญเจริญ (2522)

ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ต่อพืช (Available Phosphorus) ในดิน จะได้มาจากอินทรีย์วัตถุในดินโดยกระบวนการแปรสภาพอินทรีย์วัตถุ (Mineralization) และการสลายตัวของสารประกอบฟอสเฟตต่าง ๆ ในดิน จากตารางที่ 4 พบว่า ดินที่ใช้ในการทดลองมีค่าฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ต่อพืชเท่ากับ 197.50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม จัดว่าเป็นดินที่มีระดับความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสในดินสูง (มากกว่า 17 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม) เมื่อพิจารณาเปรียบเทียบกับค่าประเมินระดับความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสในดิน จากตารางที่ 6 อย่างไรก็ตามปริมาณฟอสฟอรัสทั้งหมดของดินยังไม่สามารถใช้เป็นค่าบ่งชี้ความเพียงพอแก่ความต้องการฟอสฟอรัสของพืชได้ เพราะมีปัจจัยหลายอย่างควบคุมการละลายได้และการตรึงฟอสเฟต จึงอาจกล่าวได้แต่เพียงว่า ดินที่ใช้ทดลองมีศักยภาพที่จะให้ฟอสฟอรัสแก่พืชได้สูง

โพแทสเซียมในดินที่พืชสามารถดูดดึงไปใช้ประโยชน์ได้ ส่วนใหญ่จะอยู่ในรูปของโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable Potassium) ปริมาณโพแทสเซียมที่พืชใช้ได้จะขึ้นอยู่กับอำนาจในการผลักดันให้เกิดโพแทสเซียมละลาย (Soluble Potassium) และปริมาณที่พร้อมจะเป็นประโยชน์ได้ของโพแทสเซียม (Exchangeable Potassium) ซึ่งควบคุมโดยค่า CEC ของดิน และปริมาณของแร่ดินเหนียวหรือประเภทเนื้อดิน (ถวิลคุรุฑกุล, 2530) เมื่อเปรียบเทียบปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ของดินที่ใช้ในการทดลองจากตารางที่ 4 (209.00 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม) กับการประเมินระดับความเป็นประโยชน์ของโพแทสเซียมของดินในตารางที่ 7 จะพบว่าดินที่ใช้ในการทดลองเป็นดินที่มีระดับความเป็นประโยชน์ของโพแทสเซียมสูง

ตารางที่ 6 การประเมินระดับฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (Available Phosphorus)
 ในดิน (ถวิล ศรุตกุล, 2530)

ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ (มก. ต่อ กก.)	ระดับความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสในดิน
ต่ำกว่า 3	ต่ำมาก
3 - 7	ต่ำ
7 - 17	ปานกลาง
มากกว่า 17	สูง

ตารางที่ 7 การประเมินระดับโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ (Exchangeable Potassium)

ในดิน (ถวิล ครุฑกุล, 2530)

ปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ (มก. ต่อ กก.)	ระดับความเป็นประโยชน์ของโพแทสเซียมในดิน
ต่ำกว่า 50	ต่ำมาก
50 - 75	ต่ำ
75 - 125	ปานกลาง
มากกว่า 125	สูง

ไนโตรเจนในดินมีหลายรูป ส่วนใหญ่จะอยู่ร่วมกับธาตุอื่น ๆ เป็นสารประกอบอินทรีย์ ส่วนน้อยจะอยู่ในรูปสารอนินทรีย์ที่พืชดูดซับไปใช้ได้ คือ อยู่ในรูปของแอมโมเนียมไนโตรเจน และไนเตรตไนโตรเจน อินทรีย์ไนโตรเจนจะถูกจุลินทรีย์ย่อยสลายให้เป็นแอมโมเนียมไนโตรเจนและไนเตรตไนโตรเจนอย่างช้า ๆ ความเป็นประโยชน์ของไนโตรเจนต่อพืชจึงขึ้นอยู่กับปริมาณแอมโมเนียมไนโตรเจน ไนเตรตไนโตรเจน และอินทรีย์ไนโตรเจนที่ถูกย่อยสลายได้ง่าย จากตารางที่ 4 ดินที่ใช้ในการทดลองมีปริมาณแอมโมเนียมไนโตรเจนเท่ากับ 59.50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และไนเตรตไนโตรเจนเท่ากับ 115.50 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม คิดเป็นปริมาณอินทรีย์ไนโตรเจนได้เท่ากับ 175.00 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม เปรียบเทียบกับปริมาณไนโตรเจนทั้งหมดของดินที่ใช้ในการทดลองซึ่งเท่ากับ 269.80 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม แสดงว่าไนโตรเจนส่วนใหญ่ในดินที่ใช้ในการทดลองอยู่ในรูปสารอนินทรีย์ที่พืชดูดซับไปใช้ได้ง่าย และมีอินทรีย์ไนโตรเจนปริมาณน้อย หากประเมินการสลายตัวของอินทรีย์ไนโตรเจน ซึ่งจะปลดปล่อยไนโตรเจนในรูปที่เป็นประโยชน์ต่อพืชจากอัตราส่วนของอินทรีย์คาร์บอนต่อไนโตรเจนทั้งหมด (C : N Ratio) ดินที่ใช้ในการทดลองมีค่า C : N Ratio เท่ากับ 40 : 1 โดยประมาณ กล่าวได้ว่า อินทรีย์ไนโตรเจนในดินที่ใช้ในการทดลอง มีแนวโน้มที่จะปลดปล่อยไนโตรเจนในรูปที่เป็นประโยชน์ต่อพืชได้น้อย (คณาจารย์ภาควิชาปฐพีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2530 ก.)

โลหะหนักในดินที่ใช้ในการทดลองทั้ง 7 ชนิด แบ่งเป็น โลหะหนักที่พืชดูดซับได้ อีกทั้งเป็นจุลธาตุอาหารพืช ได้แก่ ทองแดง มังกานีส สังกะสี และเหล็ก และโลหะหนักที่พืชดูดซับได้ แต่ไม่เป็นจุลธาตุอาหารพืช ได้แก่ ตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิล หากเปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลอง (ตะกั่ว แคดเมียม นิกเกิล ทองแดง และสังกะสี) จากตารางที่ 4 กับปริมาณโลหะหนักที่ยอมรับว่ามีอยู่ในดินเกษตรกรรมทั่ว ๆ ไปที่ไม่ได้มีการปนเปื้อนโลหะหนักจากสิ่งแวดล้อมของประเทศเยอรมันและอังกฤษในตารางที่ 8 จะพบว่าดินที่ใช้ในการทดลองมีโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ปริมาณน้อยมาก ยกเว้นสังกะสีในดินที่ใช้ในการ

ตารางที่ 8 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) โดยทั่วไปที่ยอมรับได้ในดินเกษตรกรรม
ของประเทศเยอรมันและอังกฤษ (Webber et al., 1984)

ประเทศ	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)				
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	สังกะสี
เยอรมัน	30	0.2	30	30	50
อังกฤษ	50	1	1	5	2.5

ทดลอง จะมีปริมาณสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินเกษตรกรรมของประเทศอังกฤษ แต่ยังไม่มากกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินเกษตรกรรมของประเทศเยอรมัน กล่าวได้ว่า ดินที่ใช้ในการทดลองเป็นดินที่ยังไม่มีการปนเปื้อนโลหะหนักทั้งห้าชนิดจากสิ่งแวดล้อม เมื่อเปรียบเทียบกับเกณฑ์ของประเทศเยอรมัน ส่วนมังกานีสและเหล็กยังไม่พบการกำหนดปริมาณทั่ว ๆ ไปที่ยอมให้มีได้ในดินเกษตรกรรม อาจพิจารณาจากข้อมูลที่รวบรวม สิริรัตน์นิริยะ (2522) ได้เสนอไว้ว่า ระดับเป็นพิษ (Toxic Level) ต่อน้ำของมังกานีสที่มีอยู่ในดินเท่ากับ 60 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม และการตรวจเอกสารต่าง ๆ ที่พบว่า ปริมาณเหล็กในดินโดยทั่ว ๆ ไป มักตรวจพบเป็นหน่วยเปอร์เซ็นต์ เปรียบเทียบกับปริมาณมังกานีสและเหล็กที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลอง (ตารางที่ 4) จึงคาดได้ว่า ปริมาณมังกานีสและเหล็กที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลองไม่น่าที่จะก่อให้เกิดปัญหาต่อการเจริญเติบโตของพืชทดลองได้

2. ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของกากตะกอน

กากตะกอนมีลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีมากมาย ในที่นี้จะวิเคราะห์พารามิเตอร์ต่าง ๆ เช่นเดียวกับการวิเคราะห์ตัวอย่างดินที่ใช้ในการทดลอง (ยกเว้นค่า CEC) เนื่องด้วยพารามิเตอร์เหล่านี้จะบ่งบอกถึงศักยภาพในการเพิ่มธาตุอาหารพืชในดินและปริมาณโลหะหนักที่ปล่อยดินจากการเติมกากตะกอนลงดิน ผลการวิเคราะห์ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของกากตะกอน ดังแสดงในตารางที่ 4

pH ของกากตะกอนอยู่ในระดับเป็นกลาง (เท่ากับ 7.00) เช่นเดียวกับ pH ของดินที่ใช้ในการทดลอง

อินทรีย์วัตถุในกากตะกอนมีปริมาณสูงมาก คือ เท่ากับ 21.16 เปอร์เซ็นต์ (ตารางที่ 4) และมีอัตราส่วนอินทรีย์คาร์บอนต่อไนโตรเจนทั้งหมด (C : N Ratio) เท่ากับ 6.4 : 1 ซึ่งเป็นอัตราส่วนที่อินทรีย์วัตถุในกากตะกอนสามารถสลายตัวได้ดี (คณาจารย์ภาควิชาปฐพีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2530 ก.)

อินทรีย์ไนโตรเจน คือ แอมโมเนียมไนโตรเจนและไนเตรตไนโตรเจน
 เมื่อรวมกันจะเป็นรูปส่วนใหญ่ของไนโตรเจนทั้งหมดในภาคตะกอน เช่นเดียวกับกับอินทรีย์
 ไนโตรเจนในดินที่ใช้ในการทดลอง แต่ภาคตะกอนมีไนโตรเจนทุกรูปในปริมาณที่สูงกว่า
 ปริมาณที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลองมาก และหากประมาณว่า อินทรีย์วัตถุมีไนโตรเจน
 ประมาณ 5 เปอร์เซ็นต์ และในฤดูกาลเพาะปลูกหนึ่งอินทรีย์ไนโตรเจนจากอินทรีย์วัตถุ
 สามารถเปลี่ยนเป็นอินทรีย์ไนโตรเจนได้ 1-5 เปอร์เซ็นต์ (เฉลี่ย 2.5 เปอร์เซ็นต์)
 (คณาจารย์ภาควิชาปฐพีวิทยา คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2530 ข.) จะ
 ได้อินทรีย์ไนโตรเจนจากการสลายตัวของอินทรีย์วัตถุในภาคตะกอนที่ใช้ในการทดลองนี้เป็น
 ปริมาณถึง 10,580 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมโดยประมาณ เมื่อคิดรวมกับปริมาณไนโตรเจน
 ทั้งหมดที่มีอยู่ในภาคตะกอน (ตารางที่ 4) จะได้ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมดที่ใส่ลงไปในดิน
 แปลงทดลองที่เติมภาคตะกอน 1,600 และ 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เท่ากับ 2.98 และ
 5.96 กิโลกรัม ตามลำดับ ส่วนปุ๋ยเคมีที่ใช้ในการทดลองครั้งนี้ใช้ปุ๋ยเคมีสูตร 25-7-7
 และใส่ลงดินอัตรา 96 กิโลกรัมต่อไร่ จะได้ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมดที่ใส่ลงดินแปลงทดลอง
 เติมปุ๋ยเคมีเท่ากับ 0.15 กิโลกรัม

ปริมาณฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ต่อพืช และปริมาณโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยน
 ได้ในภาคตะกอน (ตารางที่ 4) ก็มีปริมาณสูงมากเมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณที่มีอยู่ในดินที่ใช้
 ในการทดลอง ลากกล่าวได้ว่า เมื่อใส่ภาคตะกอนลงในดิน ภาคตะกอนมีศักยภาพในการให้
 ธาตุอาหารพืชทั้งไนโตรเจน ฟอสฟอรัส และโพแทสเซียมแก่ดินสูง

โลหะหนักในภาคตะกอนที่เป็นจุลธาตุอาหารพืช (ทองแดง มังกานีส สังกะสี
 และเหล็ก) และโลหะหนักที่ไม่เป็นจุลธาตุอาหารพืช (ตะกั่ว แคดเมียม และนิเกิล) จาก
 ตารางที่ 4 มีปริมาณสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลองอย่างเห็นได้ชัด อย่างไรก็ตาม
 ก็ตามปริมาณโลหะหนักในภาคตะกอนจากโรงบำบัดน้ำเสียกรุงเทพมหานคร (ชุมชนหัวขวาจ)
 ในการศึกษาครั้งนี้ ยังมีปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ น้อยมากและอยู่ในเกณฑ์ที่ยอมรับสำหรับ

การนำไปใช้ในพื้นที่เกษตรกรรมได้ เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณโลหะหนักสูงสุดที่ยอมรับให้มีได้ในภาคตะกอนที่จะใส่ในพื้นที่การเกษตรตามเกณฑ์ของประเทศต่าง ๆ ดังแสดงในตารางที่ 9

การศึกษาวิจัยครั้งนี้ใส่ภาคตะกอนลงดินอัตรา 1,600 และ 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ (10 และ 20 เมตริกตันต่อเฮกตาร์) จำนวนปริมาณโลหะหนักในภาคตะกอนที่ใส่ลงดินอัตราสูงสุด (3,200 กิโลกรัมต่อไร่) รวมกับปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในดินที่ใช้ในการทดลอง จะได้ปริมาณโลหะหนักสูงสุดที่มีอยู่ในดินหลังเติมภาคตะกอนแล้ว ดังนี้ ปริมาณตะกั่ว แคดเมียม นิกเกิล ทองแดง มังกานีส สังกะสี และเหล็ก เท่ากับ 0.13 0.01 0.16 0.64 5.14 7.19 และ 13.42 กิโลกรัมต่อเฮกตาร์ ตามลำดับ เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณโลหะหนักสูงสุดที่ยอมรับให้ใส่ในดิน ตามข้อจำกัดในการใช้ประโยชน์ภาคตะกอนทางการเกษตรตามเกณฑ์ของประเทศต่าง ๆ ในตารางที่ 5 จะพบว่า ปริมาณโลหะหนักสูงสุดในดินหลังจากใส่ภาคตะกอนอัตราสูงสุดในการทดลองนี้แล้ว ยังมีค่าน้อยกว่าเกณฑ์ดังกล่าวมาก

การเจริญเติบโตของพืชทดลอง

การนิยามและเปรียบเทียบการเจริญเติบโตของพืชทดลองชนิดต่าง ๆ สามารถดูได้จากผลผลิตรวมของพืชทดลอง ผลผลิตพืชทดลองแต่ละชนิดจะบ่งบอกภาพรวมของความเป็นประโยชน์ของภาคตะกอน และความคุ้มค่าในการนำภาคตะกอนไปใช้ประโยชน์ ในทางปฏิบัติ เมื่อเพาะปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางตุ้งและผักบุ้งจีน จนได้กำหนดเก็บเกี่ยว 49 40 39 และ 27 วัน ตามลำดับ จึงเก็บเกี่ยวผักมาชั่งและคำนวณเป็นผลผลิตสดหาเปอร์เซ็นต์ความชื้นในผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางตุ้ง และผักบุ้งจีน โดยเฉลี่ยได้ประมาณ 91 95 95 และ 94 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ จำนวนเป็นผลผลิตแห้งแสดง ดังตารางที่ 10 รายละเอียดของผลผลิตพืชชนิดต่าง ๆ มีดังนี้

1. ผลผลิตผักคะน้า

จากตารางที่ 10 จะเห็นว่า เมื่อเติมภาคตะกอนลงดินอัตรา 3,200 กิโลกรัม

ตารางที่ 9 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) สูงสุด ที่ยอมรับให้มีได้ในภาคตะกอนที่จะใส่ใน
พื้นที่การเกษตรประเทศต่าง ๆ (Webber et al., 1984)

ประเทศ	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)						
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	망กานีส	สังกะสี	เหล็ก
เบลเยียม	300	10	100	500	500	2,000	-
แคนาดา	500	20	180	-	-	1,850	-
เดนมาร์ก	400	8	30	-	-	-	-
ฟินแลนด์	1,200	30	500	3,000	3,000	5,000	-
ฝรั่งเศส	800	20	200	1,000	-	3,000	-
เยอรมัน	1,200	20	200	1,200	-	3,000	-
เนเธอร์แลนด์	500	10	100	600	-	2,000	-
นอร์เวย์	300	10	100	1,500	500	3,000	-
สวีเดน	300	15	500	3,000	-	10,000	-
สวิสเซอร์แลนด์	1,000	30	200	1,000	-	1,000	-
กลุ่มประชาคมยุโรป (CEC Directive)	1,000	40	400	1,500	-	3,000	-

หมายเหตุ : - เท่ากับไม่ได้เสนอตัวเลข

ตารางที่ 10 ผลผลิตฝักคะน้า ฝักกาดหอม ฝักกวาดตุง และฝักบุงจิ้น (กก. ต่อไร่, น้ำหนักแห้ง)

ตัวรับทดลอง	ผลผลิตฝัก (กก. ต่อไร่)			
	ฝักคะน้า	ฝักกาดหอม	ฝักกวาดตุง	ฝักบุงจิ้น
ควบคุม	280.67 ^b	176.00 ^c	306.00 ^b	257.33
ปุ๋ยเคมี	362.00 ^{ab}	361.33 ^a	334.00 ^b	292.00
กากตะกอน 1,600 กก. ต่อไร่	343.33 ^{ab}	284.67 ^b	347.33 ^b	262.67
กากตะกอน 3,200 กก. ต่อไร่	512.67 ^a	340.00 ^{ab}	436.67 ^a	270.67
F - value	4.45 [*]	20.19 [*]	14.37 [*]	0.21
% C.V.	21.54	10.99	7.25	20.26

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแถวตั้งแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

ทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

: เปอร์เซ็นต์ความชื้นของฝักคะน้า ฝักกาดหอม ฝักกวาดตุง และฝักบุงจิ้น เท่ากับ

91 95 95 และ 94 เปอร์เซ็นต์ตามลำดับ

: น้ำหนักผลผลิตคิดเฉพาะส่วนเนื้อดินที่เกษตรกรจำหน่ายเท่านั้น ยกเว้นน้ำหนักผลผลิตฝักบุงจิ้นคิดรวมทั้งส่วนเนื้อดินและส่วนใต้ดิน

ต่อไร่ ผักคะน้าจะมีการเจริญเติบโตและให้ผลผลิตสูงกว่าควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ แต่การเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ และการเติมปุ๋ยเคมี ไม่มีผลทำให้ผลผลิตผักคะน้าแตกต่างจากควบคุม (อยู่กลุ่มอักษร b เดียวกัน) ผลผลิตผักคะน้าจะเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ เมื่อเพิ่มอัตราเติมกากตะกอนจาก 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ การเติมปุ๋ยเคมีไม่มีผลให้ผลผลิตผักคะน้าแตกต่างจากการเติมกากตะกอนทั้งสองอัตรา แสดงว่า กากตะกอนที่เติมลงดินทั้งสองอัตรา มีศักยภาพที่จะทำให้ผักคะน้ามีการเจริญเติบโตได้ดีใกล้เคียงกับปุ๋ยเคมี

2. ผลผลิตผักกาดหอม

ผลผลิตผักกาดหอม (ตารางที่ 10) เมื่อเติมปุ๋ยเคมีและกากตะกอนทั้งสองอัตราจะสูงกว่าควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ (อักษร a b และ ab ต่างจากอักษร c) การเติมปุ๋ยเคมีมีผลให้ผลผลิตผักกาดหอมสูงกว่าการเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ แต่ไม่มีผลให้ผลผลิตผักกาดหอมแตกต่างจากการเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เมื่อเพิ่มอัตราเติมกากตะกอนจาก 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ ผลผลิตผักกาดหอมจะเพิ่มขึ้น แต่ไม่มีนัยสำคัญทางสถิติ (อักษร a ไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับอักษร ab) กล่าวได้ว่า การเติมกากตะกอน และปุ๋ยเคมีมีผลให้ผักกาดหอมเจริญเติบโตได้ดีกว่าควบคุม และเฉพาะอัตราเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เท่านั้นที่มีศักยภาพทำให้ผักกาดหอมมีการเจริญเติบโตได้ดีใกล้เคียงกับปุ๋ยเคมี

3. ผลผลิตผักกวางตุ้ง

พิจารณาจากตารางที่ 10 พบว่า การเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้ผักกวางตุ้งมีการเจริญเติบโต และให้ผลผลิตสูงกว่าตำรับทดลองอื่น ๆ อย่างมีนัยสำคัญ (อักษร a ต่างจากอักษร b) ทุกตำรับทดลอง ผลผลิตผักกวางตุ้งเมื่อเติมปุ๋ยเคมีเติมกากตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ และควบคุมไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ การเติมกากตะกอนที่เพิ่มขึ้นมีผลให้ผักกวางตุ้งมีผลผลิตเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ นั่นคือ การเติมกากตะกอน

3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีศักยภาพที่จะทำให้ผักวางตุ้งมีการเจริญเติบโตดีกว่าการเติมกากตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ และการเติมปุ๋ยเคมี

4. ผลผลิตผักบึงจีน

เมื่อทดสอบความแตกต่างของผลผลิตผักบึงจีนคำรับทดลองต่าง ๆ (ตารางที่ 10) ด้วยวิธี ANOVA พบว่า ผลผลิตผักบึงจีนคำรับทดลองต่าง ๆ ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แสดงว่าการเติมปุ๋ยเคมี และกากตะกอนทั้งสองอัตราไม่มีผลทำให้ผักบึงจีนมีการเจริญเติบโตแตกต่างกัน และต่างกับควบคุมแต่อย่างใด

การเจริญเติบโตของพืชขึ้นอยู่กับ ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินเป็นสำคัญ เมื่อเพาะปลูกพืชทดลองโดยไม่เติมสิ่งปรับปรุงบำรุงดินใด ๆ (คำรับทดลองควบคุม) พืชไม่สามารถจะเจริญเติบโตได้ดีนัก ผลผลิตพืชทดลองทุกชนิดจึงมีปริมาณต่ำกว่าคำรับทดลองอื่น ๆ พืชในคำรับทดลองควบคุมส่วนใหญ่จะมีการเติบโตไม่สมบูรณ์เนื่องจากได้จากลักษณะต่าง ๆ ของพืช เช่น พืชที่มีลำต้นจะมีลำต้นเล็กและแคระแกรน ความสูงของลำต้นน้อย ใบเล็กและมีจำนวนใบน้อย ขอบใบของผักวางตุ้งบางใบมีลักษณะแห้งและหงิกงอ เป็นต้น สำหรับพืชผักที่มีอายุสั้น เช่น ผักบึงจีน จะเห็นความแตกต่างของผลผลิตและอาการต่าง ๆ ดังกล่าว น้อยกว่าพืชชนิดอื่นในการเพาะปลูกครั้งใด ๆ แต่เมื่อทำการเพาะปลูกครั้งที่สอง ผักบึงจีนคำรับทดลองควบคุม จะแสดงอาการขาดธาตุอาหารให้เห็นอย่างชัดเจน และเก็บเกี่ยว ผลผลิตได้น้อยมาก

เมื่อเติมสิ่งปรับปรุงบำรุงดิน คือ ปุ๋ยเคมี และกากตะกอนลงดิน ผลผลิตพืชทั้งสี่ชนิดจะเพิ่มขึ้น ตัวเลขผลผลิตสูงสุดของผักคะน้าและผักวางตุ้ง คือ คำรับทดลองที่เติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ ตัวเลขผลผลิตสูงสุดของผักกาดหอมและผักบึงจีน คือ คำรับทดลองที่เติมปุ๋ยเคมี การใส่กากตะกอนลงดินอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้ผลผลิตของผักคะน้า ผักกาดหอมและผักวางตุ้งเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ โดยมีศักยภาพในการส่งเสริมให้ผักคะน้าและผักกาดหอมเจริญเติบโตได้ดีทัดเทียมกับการเติมปุ๋ยเคมี และมี

ศึกษาในการส่งเสริมให้ผักกางต้งเจริญเติบโตได้ดีกว่าการเติมปุ๋ยเคมี ส่วนการเติม
 กากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ จะมีผลให้เฉพาะผักกาดหอมเท่านั้นที่มี
 ผลผลิตเพิ่มขึ้น และมีศึกษาในการส่งเสริมให้เฉพาะผักคะน้าและผักกางต้งมีการเจริญ
 เติบโตได้ดีใกล้เคียงกับปุ๋ยเคมี แต่การใส่กากตะกอนลงดินทั้งสองอัตราไม่มีผลให้ผักบึงจันมี
 การเจริญเติบโตเพิ่มขึ้นแตกต่างทางสถิติจากค่ารับทดลองอื่น ๆ เช่นเดียวกับกับการเติมปุ๋ย
 เคมี การเพิ่มอัตราเติมกากตะกอนลงดินมีผลให้ผลผลิตพืชเพิ่มขึ้นทุกชนิด แต่มีเพียงผลผลิต
 ผักคะน้าและผักกางต้งเท่านั้นที่เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติตามอัตราเติมกากตะกอนที่
 เพิ่มขึ้น การเพิ่มขึ้นของผลผลิตอาจเห็นได้ไม่ชัดเจนนัก อาจเป็นเพราะการเพิ่มอัตราเติม
 กากตะกอนยังไม่สูงมากนัก ผลของการสลายตัวและปลดปล่อยธาตุอาหารพืชจากกากตะกอน
 ที่เติมลงดินแต่ละอัตราจึงไม่แตกต่างกันมาก และส่งผลถึงผลผลิตพืชได้ ซึ่ง Sheaffer
 และคณะ (1979 a) และอรวรณ ศิริรัตน์วิริยะ (2529) ได้ศึกษาพบว่า การเติมโตและ
 คุณดั่งธาตุอาหารขึ้นไปใช้ของพืชจะได้รับอิทธิพลจากอัตราเติมกากตะกอนเป็นสำคัญ

ผลการศึกษาแสดงให้เห็นว่า กากตะกอนสามารถเป็นประโยชน์ต่อพืชได้
 เช่นเดียวกับปุ๋ยเคมีเมื่อปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม และผักบึงจัน และให้ผลผลิตพืชสูงกว่าการ
 เติมปุ๋ยเคมีลงดินเมื่อปลูกผักกางต้ง ผลงานวิจัยของ Cunningham และคณะ (1975),
 Kelling และคณะ (1977), Stucky และ Newman (1977), Hyde (1979)
 Sheaffer และคณะ (1979 a), Magdoff และ Amadon (1980), Guidi และ
 Hall (1984) และ อรวรณ ศิริรัตน์วิริยะ (2529) ก็ได้รายงานถึงประสิทธิภาพของ
 กากตะกอนในการเพิ่มผลผลิตพืชเช่นเดียวกัน และจากการซักถามเกษตรกรที่เพาะปลูกพืช
 ผักเพิ่มเติมพบว่า นอกจากปริมาณผลผลิตที่เพิ่มขึ้นจากการใส่กากตะกอนลงดินแล้ว ยังสังเกตเห็น
 ถึงความแตกต่างของสีใบผัก และความกรอบของผักระหว่างค่ารับทดลองที่เติมกากตะกอน
 กับค่ารับทดลองอื่น กล่าวคือ ผักบึงจันที่ปลูกในดินที่เติมกากตะกอนจะมีใบสีเขียวเข้มและคล้ำ

ลำต้นกรอบ แต่ผักบุงเงินที่ปลูกในตำรับทดลองอื่น ๆ จะมีใบสีเขียวสดใส และลำต้นเหนียวกว่าเล็กน้อย

หากเปรียบเทียบผลผลิตของพืชผักในการศึกษารั้งนี้ กับผลผลิตพืชผักเฉลี่ยโดยทั่วไปของจังหวัดปทุมธานี ปีการเพาะปลูก 2531/2532 สำหรับผักคะน้า ผักกวางตุ้ง และผักบุงเงิน ปีการเพาะปลูก 2530/2531 สำหรับผักกาดหอม จากสถิติการปลูกพืชไร่ของกรมส่งเสริมการเกษตร ซึ่งเท่ากับ 1,442 1,209 785 และ 1,049 กิโลกรัมต่อไร่ (ในรูปน้ำหนักสด) ตามลำดับ จะพบว่าผลผลิตเฉลี่ยของผักทั้งสี่ชนิดในการศึกษารั้งนี้ สูงกว่าสถิติดังกล่าวมาก (ผลผลิตผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางตุ้ง และผักบุงเงิน เท่ากับ 3,118 - 4,585 3,520 - 7,227 6,120 - 8,733 และ 4,289 - 4,867 กิโลกรัมต่อไร่ ในรูปน้ำหนักสด ตามลำดับ) อธิบายได้ว่า ถึงแม้จะเป็นการเพาะปลูกผักที่จังหวัดเดียวกันก็ตาม แต่เป็นเพราะสภาพที่ทดลองดินมีความอุดมสมบูรณ์มาก เกษตรกรมีความชำนาญในการเพาะปลูกและให้การดูแลอย่างใกล้ชิด ทั้งการรดน้ำและปราบศัตรูพืช อีกทั้งทำการเพาะปลูกในช่วงปลายฤดูหนาวถึงต้นฤดูร้อน (เดือนมกราคม ถึง เดือนมีนาคม) อุณหภูมิของอากาศมีความเหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของพืชผักมาก จึงเป็นผลให้ผลผลิตของพืชผักในการศึกษารั้งนี้ค่อนข้างสูงมาก

การสะสมโลหะหนักในพืชทดลอง

การศึกษากการสะสมโลหะหนักในส่วนต่าง ๆ ของพืชทดลองทั้งสี่ชนิด เมื่อปลูกบนดินที่เติมกากตะกอน จะบ่งบอกถึงความเสี่ยงในการสะสมโลหะหนักของพืช และความปลอดภัยต่อผู้บริโภค ผลการวิเคราะห์ปริมาณโลหะหนักในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางตุ้ง และผักบุงเงิน แสดงในตารางที่ 11 12 13 และ 14 ตามลำดับ และมีรายละเอียดต่าง ๆ ดังนี้

1. การสะสมโลหะหนักในผักคะน้า

ส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักคะน้ามีการสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ชนิด ในตัวรับทดลองต่าง ๆ ไม่แตกต่างกันทางสถิติ (ตารางที่ 11) นอกจากนี้ทั้งส่วนเหนือดิน และส่วนใต้ดินของผักคะน้ามีการสะสมตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิลน้อยมากจนไม่สามารถระบุ ปริมาณได้ทุกตัวรับทดลอง อาจกล่าวได้ว่า การเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตราไม่มีผลทำให้ผักคะน้าทั้งส่วนเหนือดิน และส่วนใต้ดินมีการสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ชนิด แตกต่างจาก ตัวรับทดลองอื่น ๆ หากพิจารณาเฉพาะตัวเลขปริมาณโลหะหนัก จะพบว่า ผักคะน้ามีการ สะสมสังกะสี สังกะสี และเหล็กในส่วนเหนือดินสูงกว่าส่วนใต้ดิน การเติมกากตะกอนลงดิน มีผลให้ผักคะน้าทั้งส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดิน มีแนวโน้มที่จะสะสมสังกะสีและเหล็กเพิ่มขึ้น และตัวเลขของปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่สะสมในผักคะน้าเมื่อปลูกบนดินที่เติม กากตะกอนทั้งสองอัตราก็ไม่แตกต่างกัน

2. การสะสมโลหะหนักในผักกาดหอม

จากตารางที่ 12 จะเห็นได้ว่า ผักกาดหอมมีการสะสมตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิลในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินน้อยมากจนไม่สามารถระบุปริมาณได้ การสะสม ทองแดงและเหล็กในส่วนเหนือดิน การสะสมสังกะสีในส่วนใต้ดิน และการสะสมสังกะสี ทั้งส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักกาดหอมในตัวรับทดลองต่าง ๆ ไม่มีความแตกต่างกัน ทางสถิติ แสดงว่า การเติมกากตะกอนลงดินไม่มีผลต่อการสะสมโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ใน ส่วนเหนือดิน และส่วนใต้ดินของผักกาดหอมดังกล่าว การเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ จะมีผลให้เฉพาะส่วนใต้ดินของผักกาดหอม มีการสะสมทองแดงและเหล็ก เพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ การเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้การ สะสมทองแดงในส่วนใต้ดิน และการสะสมสังกะสีในส่วนเหนือดินของผักกาดหอมสูงกว่า ความคุมและปุ๋ยเคมีและมีผลให้การสะสมเหล็กในส่วนใต้ดินของผักกาดหอมสูงกว่าควบคุมอย่าง มีนัยสำคัญ แต่มีปริมาณไม่แตกต่างจากการสะสมเหล็กในตัวรับทดลองปุ๋ยเคมี นั่นคือ การ

ตารางที่ 12 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในส่วนเหนือดิน (U) และส่วนใต้ดิน (L) ของผักกาดหอม

สารที่ทดสอบ	ปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ในแต่ละส่วนของผักกาดหอม (มก. ต่อ กก.)													
	ตะกั่ว		แคดเมียม		นิกเกิล		ทองแดง		สังกะสี		เหล็ก			
	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L		
ควบคุม	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	6.00	10.50 ^b	35.83	15.50	65.67 ^b	60.50	560.00	411.33 ^c
ฤดูเก็บ	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	12.33	10.33 ^b	46.50	17.83	74.33 ^b	86.00	627.17	503.33 ^{bc}
ภาคตะวันออก 1,600 กก.ต่อไร่	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	11.50	15.83 ^a	31.83	19.33	74.67 ^b	114.67	618.33	789.17 ^a
ภาคตะวันออก 3,200 กก.ต่อไร่	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	9.63	17.00 ^a	35.33	19.33	90.00 ^a	123.33	662.50	600.00 ^b
P - Value	-	-	-	-	-	-	1.32	6.01 [*]	0.88	1.64	5.12 [*]	3.75	0.26	18.30 [*]
% C.V.	-	-	-	-	-	-	43.00	18.41	123.96	13.61	10.17	26.63	23.47	11.37

หมายเหตุ : ค่าอักษรที่เหมือนกันบนแถวแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ความไว้วางใจของ DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

เติมภาคตะกอนลงดินทั้งสองอัตราที่ผลให้ผักกาดหอมมีการสะสมทองแดงและเหล็กในส่วนใต้ดินเพิ่มขึ้น และเฉพาะอัตราเติมภาคตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่เท่านั้น ที่มีผลให้การสะสมสังกะสีในส่วนเหนือดินของผักกาดหอมเพิ่มขึ้น ส่วนการเพิ่มอัตราเติมภาคตะกอนจาก 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ นั้น มีผลให้ส่วนเหนือดินของผักกาดหอมเท่านั้นที่มีการสะสมสังกะสีเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ หากเปรียบเทียบการสะสมโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักกาดหอม จะพบว่า ส่วนเหนือดินของผักกาดหอมมีแนวโน้มที่จะสะสมมีนังกานีสสูงกว่าส่วนใต้ดิน ส่วนการสะสมโลหะหนักชนิดอื่น ๆ ในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักกาดหอมจะไม่แตกต่างกันอย่างเด่นชัดนัก

3. การสะสมโลหะหนักในผักกวางตุ้ง

ปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่สะสมในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักกวางตุ้งที่แสดงในตารางที่ 13 ให้ผลการทดสอบความแตกต่างของข้อมูลทางสถิติเช่นเดียวกับการการสะสมโลหะหนักในส่วนต่าง ๆ ของผักคะน้า คือ ส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินของผักกวางตุ้งทุกค่ารับทดลอง มีการสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ชนิด ไม่แตกต่างกันทางสถิติ และพบการสะสมตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิล น้อยมากจนไม่สามารถระบุปริมาณได้เช่นเดียวกัน แสดงว่า การเติมภาคตะกอนลงดินทั้งสองอัตราไม่ส่งผลทำให้ผักกวางตุ้งมีการสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ชนิดเพิ่มขึ้นแต่อย่างใด ถ้าพิจารณาเฉพาะตัวเลขปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่สะสมในผักกวางตุ้ง จะพบว่า การเติมภาคตะกอนลงดินมีแนวโน้มที่จะทำให้การสะสมสังกะสีในส่วนใต้ดินของผักกวางตุ้งเพิ่มขึ้นต่างจากควบคุมและปุ๋ยเคมี การสะสมทองแดง มีนังกานีสสังกะสี ในส่วนเหนือดิน และการสะสมสังกะสีและเหล็กในส่วนใต้ดินของผักกวางตุ้ง มีแนวโน้มที่จะเพิ่มขึ้นเมื่อเติมภาคตะกอนลงดินในอัตราที่เพิ่มขึ้น ส่วนเหนือดินของผักกวางตุ้งมีการสะสมมีนังกานีสและสังกะสีสูงกว่าส่วนใต้ดิน แต่ส่วนใต้ดินของผักกวางตุ้งจะมีการสะสมเหล็กสูงกว่าส่วนเหนือดิน

ตารางที่ 13 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในส่วนเหนือดิน (U) และส่วนใต้ดิน (L) ของสีถาวรต่าง ๆ

สารทดสอบ	ปริมาณโลหะหนักต่าง ๆ ในแต่ละส่วนของสีถาวรต่าง ๆ (มก. ต่อ กก.)													
	ตะกั่ว		แคดเมียม		นิกเกิล		ทองแดง		สังกะสี		เหล็ก			
	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L		
ควมคุม	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	10.17	8.17	38.17	15.00	122.33	50.17	242.50	865.67
คุณภาพ	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	11.17	10.00	34.50	17.17	100.67	50.17	186.67	1,608.33
ภาคเหนือ 1,600 กก. ต่อไร่	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	8.25	9.25	34.67	15.67	102.33	55.33	212.00	1,458.33
ภาคเหนือ 3,200 กก. ต่อไร่	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	10.33	9.25	35.50	15.00	123.50	65.50	204.67	1,563.67
F - Value	-	-	-	-	-	-	0.88	0.43	0.97	0.12	0.83	1.11	0.98	0.61
% C.V.	-	-	-	-	-	-	19.60	156.37	8.33	32.60	20.97	21.51	19.28	55.59

4. การสะสมโลหะหนักในผักบึงจีน

จากข้อมูลในตารางที่ 14 แสดงให้เห็นว่า ส่วนใต้ดินของผักบึงจีนมีการสะสมสังกะสีเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ เมื่อเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ และการเติมกากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้ส่วนใต้ดินของผักบึงจีนมีการสะสมสังกะสีเพิ่มขึ้น แต่ไม่มีความแตกต่างจากปุ๋ยเคมีและควบคุม อาจกล่าวได้ว่า การเติมกากตะกอนลงดินเฉพาะอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่เท่านั้น ที่มีผลให้ผักบึงจีนมีการสะสมสังกะสีเพิ่มขึ้นในส่วนใต้ดิน ส่วนการสะสมโลหะหนักชนิดอื่น ๆ ในส่วนเหนือดิน และส่วนใต้ดินของผักบึงจีนแต่รับทดลองต่าง ๆ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ และการสะสมตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิล ของผักบึงจีนทั้งส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดิน มีน้อยมากจนไม่สามารถระบุปริมาณได้ เช่นเดียวกับการสะสมในผักคะน้า ผักกอก ผักกวางตุ้ง นั่นคือ การเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตราไม่มีผลให้ผักบึงจีนสะสมโลหะหนักชนิดอื่น ๆ เพิ่มขึ้นแต่อย่างใด หากพิจารณาเฉพาะตัวเลขปริมาณโลหะหนักจะพบว่า ส่วนเหนือดินของผักบึงจีนมีการสะสมมีนังกานีสสูงกว่าส่วนใต้ดิน แต่ส่วนใต้ดินของผักบึงจีนจะสะสมทองแดง สังกะสีและเหล็กสูงกว่าส่วนเหนือดิน

จากผลการศึกษาที่พบว่า นีซทดลองทั้งสี่ชนิดมีการสะสมตะกั่ว แคดเมียมและนิกเกิล ในส่วนเหนือดินและส่วนใต้ดินปริมาณน้อยมากจนไม่สามารถระบุปริมาณได้ทุกคำรับทดลอง ทั้งที่วิเคราะห์พบ ตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิลในดินและกากตะกอนที่ใช้ในการทดลอง อธิบายได้ว่าอาจเป็นเพราะโลหะหนักทั้งสามชนิดนี้มีปริมาณน้อย (เมื่อเปรียบเทียบกับโลหะหนักที่เป็นจุลธาตุอาหาร) และดินที่ใช้ในการทดลองเป็นดินเหนียว ซึ่งมีความสามารถที่จะดูดซับโลหะหนักเหล่านี้ได้ดี (Diaz และ Polo, 1988) โดยเฉพาะตะกั่ว ปริมาณตะกั่วในพืชจะไม่มีความสัมพันธ์กับปริมาณที่มีอยู่ในดิน (อรารรณ ศิริรัตน์พิริยะ, 2525) และกากตะกอนที่ใช้ในดิน (Davis, 1984) และถึงแม้ว่าแคดเมียมจะเป็นธาตุที่ขมรับอย่างกว้างขวาง ว่านี้ซหลายชนิดสามารถดูดซับขึ้นไปสะสมได้ง่ายที่สุดธาตุหนึ่ง (Davis และ

ตารางที่ 14 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในส่วนที่เหลือ (U) และส่วนที่จับ (L) ของผงฝุ่น

ตัวบ่งชี้	ปริมาณโลหะหนักต่าง ๆ ในแต่ละส่วนของฝุ่น (มก. ต่อ กก.)													
	ตะกั่ว		แคดเมียม		นิกเกิล		ทองแดง		สังกะสี		เหล็ก			
	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L	U	L		
ควบคุม	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	11.33	18.00	33.83	13.00	37.83	42.50 ^b	116.67	443.33
เพิ่ม	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	10.80	18.33	33.33	15.50	39.50	47.33 ^b	130.00	924.00
กำหนด 1,600 กก. ต่อ 1 ปี	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	9.33	15.33	34.00	15.50	38.33	50.00 ^b	108.33	396.67
กำหนด 3,200 กก. ต่อ 1 ปี	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	Trace	11.50	23.33	35.83	14.53	48.50	67.17 ^a	228.00	478.67
F - Value	-	-	-	-	-	-	0.80	0.88	0.08	0.48	3.40	5.55*	2.15	0.91
% C.V.	-	-	-	-	-	-	17.78	32.93	19.46	20.24	11.49	15.25	44.99	79.22

หมายเหตุ : ตัวชี้วัดที่เหมือนกันแต่ต่างตัวเลข แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ * ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ความไว้วางใจของ DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ * ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

Carlton-Smith, 1980) แต่ผลการศึกษาของ Mengel และ Kirkby (1982) ก็ช่วยอธิบายให้ทราบว่า สิ่งกีดขวางที่มีอยู่ในดินสามารถที่จะลดการดูดซับแคดเมียมของพืชได้ พืชผักจึงดูดซับแคดเมียมไปสะสมในส่วนต่าง ๆ ได้น้อย นอกจากนี้ลักษณะสมบัติต่าง ๆ ของดิน เช่น pH ที่เป็นกลาง ปริมาณอินทรีย์วัตถุที่เพิ่มขึ้นจากการเติมกากตะกอนก็มีผลให้การดูดซับโลหะหนักของพืชลดลงด้วย (Davies, 1980 ; Orawan Siriratpiriya et al., 1985) อาจกล่าวได้ว่า ปริมาณตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิลที่สะสมในพืชทดลองทุกชนิด ไม่มีอิทธิพลต่อการเจริญเติบโตของพืช และไม่ก่อให้เกิดความเป็นพิษต่อพืช และมนุษย์ที่บริโภคพืชนี้

การเติมกากตะกอนลงดิน ไม่มีผลทำให้ผักคะน้าและผักกวางตุ้งมีการสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ชนิดเพิ่มขึ้นแต่อย่างใด อาจกล่าวได้ว่า ไม่มีความเสี่ยงในการสะสมโลหะหนักของผักคะน้าและผักกวางตุ้ง เมื่อปลูกบนดินที่เติมกากตะกอนและถึงแม้ว่าการเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตรา มีผลให้ผักกาดหอมสะสมทองแดงและเหล็กในส่วนใต้ดินเพิ่มขึ้น และการเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่มีผลให้การสะสมสังกะสีในส่วนเหนือดินของผักกาดหอมและส่วนใต้ดินของผักบุ้งจีนเพิ่มขึ้น ปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่สะสมในพืชทดลองก็ยังอยู่ในเกณฑ์ที่ยอมรับว่า อยู่ในช่วงที่มีในเนื้อเยื่อพืชทั่วไป และเพียงพอต่อความต้องการของพืช เมื่อนำมาเปรียบเทียบกับปริมาณโลหะหนักที่มีอยู่ในเนื้อเยื่อพืชทั่วไปทั้งระดับปกติ และระดับที่ก่อให้เกิดความเป็นพิษต่อพืชของ Chaney (1982) ในตารางที่ 15

ส่วนต่าง ๆ ของพืชจะสะสมโลหะหนักแต่ละชนิดแตกต่างกัน เช่น ส่วนเหนือดินของผักทั้งสี่ชนิดมีการสะสมมีนังกานีสสูงกว่าส่วนใต้ดินทุกตัวรับทดลอง เช่นเดียวกับที่ อวารธณศิริรัตน์วิริยะ (2529) พบว่า พืชจะสะสมมีนังกานีสในส่วนเหนือดินสูงกว่าส่วนใต้ดิน ส่วนใต้ดินของผักบุ้งจีนมีการสะสมทองแดงสูงกว่าส่วนเหนือดิน และมีปริมาณสะสมสูงกว่าผักชนิดอื่น ๆ อาจอธิบายได้ว่า เป็นเพราะทองแดงมีความชอบในการเกิดเป็นสารประกอบอินทรีย์ถึงชั้นที่เสถียรในรากพืช (Mitchell, Bingham และ Page, 1978) และทองแดงอาจมี

ตารางที่ 15 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ชนิดต่าง ๆ ในพืช ณ ระดับ
ปกติและระดับที่ก่อให้เกิดความเป็นพิษต่อพืช (Chaney, 1982)

ชนิดโลหะหนัก	ปริมาณโลหะหนักในพืช (มก. ต่อ กก.)	
	ระดับปกติ	ระดับที่ก่อให้เกิดความเป็นพิษ
ตะกั่ว	2 - 5	-
แคดเมียม	0.1 - 1	5 - 700
นิกเกิล	0.1 - 5	50 - 100
ทองแดง	3 - 20	25 - 40
망กานีส	15 - 150	400 - 2,000
สังกะสี	15 - 150	500 - 1,500
เหล็ก	30 - 300	-

หมายเหตุ : - เท่ากับไม่เสนอตัวเลข

ความชอบในการเกิดสารประกอบเชิงซ้อนที่เสถียรในส่วนใต้ดินของผักบุงเงินมากกว่าส่วนใต้ดินของผักอื่น ๆ ก็เป็นไปได้ นอกจากนี้พืชทดลองทั้งสี่ชนิดยังมีแนวโน้มที่จะเหล็ก > สังกะสี > นิกเกิล > ทองแดง แต่อย่างไรก็ตามการสะสมเหล็กในปริมาณที่สูงของพืชทดลองทั้งสี่ชนิดนี้ยังอยู่ในช่วงที่ไม่มากเกินไปสำหรับความต้องการเหล็กของมนุษย์ เนื่องจากเหล็กเป็นธาตุที่มีประโยชน์ต่อมนุษย์ และมนุษย์มีความต้องการเหล็กถึงวันละ 10-20 มิลลิกรัม (คุณิษฐ์พรปรีชาศรี, 2532) อีกทั้งเมื่อนำมาเปรียบเทียบกับปริมาณโลหะหนักที่สะสมในผักทั้งสี่ชนิดกับค่าความเข้มข้นของโลหะหนักต่าง ๆ ที่เป็นพิษในอาหาร และยอมให้บริโภคได้สูงสุดในแต่ละวันและในแต่ละสัปดาห์ ของคณะกรรมการวิชาการร่วม FAO/WHO (Codex) และค่ามาตรฐานอาหารที่มีโลหะหนักชนิดต่าง ๆ เป็นไปตามประกาศกระทรวงสาธารณสุขในตารางที่ 16 และ 17 ตามลำดับ อาจกล่าวได้ว่า โลหะหนักต่าง ๆ ที่สะสมในพืชผักมีปริมาณน้อยมาก และไม่ก่อให้เกิดอันตรายต่อมนุษย์ที่บริโภคผักนี้

ลักษณะสมบัติของดินเมื่อสิ้นสุดการทดลอง

วิเคราะห์ลักษณะสมบัติของดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองตามนารามิเตอร์ต่าง ๆ เช่นเดียวกับที่วิเคราะห์ดินก่อนทำการทดลอง เพื่อให้ทราบถึงการเปลี่ยนแปลงลักษณะสมบัติต่าง ๆ ของดินที่ใช้ในการทดลองเมื่อใส่กากตะกอนลงดิน และผลตกค้างของโลหะหนักทั้ง 7 ชนิดในดิน ผลการศึกษาเป็นดังนี้

1. pH ของดิน

ศึกษา pH ของดินตลอดฤดูกาลการปลูกพืชทดลองและภายหลังการเก็บเกี่ยวพืชทดลอง โดยทำการตรวจวัด pH ของดินทุก ๆ 2 สัปดาห์ สำหรับดินแปลงทดลองที่ปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม และผักกวางตุ้ง และทุก ๆ สัปดาห์สำหรับดินแปลงทดลองที่ปลูกผักบุงเงิน เพื่อให้ทราบถึงการเปลี่ยนแปลง pH ของดินภายหลังการใส่กากตะกอนลงดิน pH ของดินจะช่วงบ่งบอกลักษณะสมบัติทางเคมี และชีวเคมีบางประการของดินได้ เช่น จุลธาตุอาหาร

ตารางที่ 16 ปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่ปนเปื้อนในอาหารและยอมให้บริโภคได้สูงสุด
ในแต่ละวัน (สำหรับทองแดง เหล็ก และสังกะสี) และในแต่ละสัปดาห์
(สำหรับตะกั่ว และแคดเมียม) (FAO และ WHO, 1984)

ชนิดโลหะหนัก	ปริมาณที่ยอมให้บริโภคได้ (มก. ต่อ กก. น้ำหนักตัว)
ทองแดง	0.05 - 0.5
เหล็ก	0.8
สังกะสี	0.30 - 1.0
ตะกั่ว	0.05
แคดเมียม	0.0067 - 0.0083

ตารางที่ 17 ค่ามาตรฐานอาหารที่มีโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ปนเปื้อน ตามประกาศ
กระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 71 พ.ศ.2525 (คุณณี สุขขปวิยาศวี, 2532)

ชนิดโลหะหนัก	ปริมาณที่ยอมให้บริโภคได้ (มก.ต่อ กก. น้ำหนักตัว)
ตะกั่ว	1
แคดเมียม	0.8
ทองแดง	20
สังกะสี	100

พืชต่าง ๆ ที่ละลายในดิน (เช่น ทองแดง มังกานีส สังกะสี และเหล็ก) จะมีปริมาณมากจนอาจเป็นพิษต่อพืชได้เมื่อดินมี pH ต่ำ และในทางตรงข้ามหาก pH ของดินเพิ่มสูงขึ้น พืชก็อาจขาดแคลนจุลธาตุอาหารบางชนิดได้เช่นกัน นอกจากนี้ความเป็นประโยชน์ของฟอสฟอรัสและไนโตรเจน รวมทั้งกิจกรรมของจุลินทรีย์ต่าง ๆ ก็ยังขึ้นอยู่กับ pH ของดินด้วย ผลการศึกษา pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวาดฝรั่ง และผักบงกช แสดงในตารางที่ 18 19 20 และ 21 ตามลำดับ รายละเอียดต่าง ๆ มีดังนี้

4.1 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักคะน้า

pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักคะน้าที่แสดงในตารางที่ 18 พบว่า pH ของดินอยู่ในช่วงตั้งแต่ 6.5-6.9 pH ของดินที่ปลูกผักคะน้าทุกค่ารับทดลองจะลดลงอย่างมีนัยสำคัญตามระยะเวลาการเพาะปลูกตั้งแต่สัปดาห์ที่ 4 จนถึงสัปดาห์ที่ 8 และ pH เฉลี่ยของดินค่ารับทดลองที่เติมปุ๋ยเคมีจะต่ำกว่าค่า pH เฉลี่ยของค่ารับทดลองอื่น ๆ แสดงว่าการปลูกผักคะน้าจะทำให้ pH ของดินลดลงตามระยะเวลาการเพาะปลูกและการเติมปุ๋ยเคมีจะมีผลให้ pH ของดินต่ำกว่าการเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตรา

4.2 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักกาดหอม

จากตารางที่ 19 แสดงให้เห็นว่า pH ของดินที่ปลูกผักกาดหอมมีการเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง pH ตั้งแต่ 6.4-7.0 ค่า pH เฉลี่ยของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกเริ่มลดลงตั้งแต่สัปดาห์ที่ 4 และค่า pH ของดินจะลดมากขึ้นในสัปดาห์ที่ 8 ค่า pH เฉลี่ยของค่ารับทดลองปุ๋ยเคมีจะต่ำสุด pH ของค่ารับทดลองควบคุมและเติมกากตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ไม่แตกต่างกัน และค่า pH เฉลี่ยของค่ารับทดลองเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ จะมีค่าสูงสุด กล่าวได้ว่า การปลูกผักกาดหอมจะทำให้ pH ของดินลดลงตามระยะเวลาการเพาะปลูกและปุ๋ยเคมีที่เติมลงดินมีผลทำให้ pH ของดินลดต่ำมากกว่าการเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตรา เช่นเดียวกับที่การเปลี่ยนแปลง pH ของดินที่ปลูกผักคะน้า

ตารางที่ 18 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักคะน้า

ค่ารับทดลอง	pH ของดินระหว่างการเพาะปลูกสัปดาห์ที่				ค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง
	2	4	6	8	
ควบคุม	6.9	6.8	6.7	6.7	6.78 ^a
ปุ๋ยเคมี	6.7	6.6	6.5	6.5	6.58 ^b
กากตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	6.9	6.8	6.8	6.7	6.80 ^a
กากตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	6.8	6.7	6.7	6.6	6.73 ^a
ค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก	6.85 ^a	6.73 ^b	6.68 ^b	6.63 ^b	
F - value รวม			2.9 [*]		
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง			7.28 [*]		
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก			6.02 [*]		
% C.V.			1.92		

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแถวตั้งและแถวอน แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ

ทางสถิติ ๕ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ๕ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ตารางที่ 19 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักกาดหอม

ค่ารับทดลอง	pH ของดินระหว่างการเพาะปลูกสัปดาห์ที่				ค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง
	2	4	6	8	
ควบคุม	6.8	6.8	6.8	6.6	6.75 ^b
ปุ๋ยเคมี	6.9	6.4	6.4	6.4	6.53 ^c
กากตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	7.0	6.9	6.9	6.8	6.90 ^a
กากตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	7.0	6.8	6.8	6.7	6.83 ^{ab}
ค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก	6.93 ^a	6.73 ^b	6.73 ^b	6.63 ^c	
F - value รวม					10.66 [*]
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง					27.72 [*]
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก					18.08 [*]
% C.V.					1.54

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแถวตั้งและแถวนอน แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ

ทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

4.3 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักกางต้ง

pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักกางต้ง (ตารางที่ 20)

อยู่ในช่วง pH 7.1-6.6 มีการลดลงของค่า pH ตามระยะเวลาการเพาะปลูกตั้งแต่ สัปดาห์ที่ 4 ถึงสัปดาห์ที่ 6 pH เฉลี่ยของตัวรับทดลองที่เติมกากตะกอนทั้งสองอัตราที่มีค่า ต่ำกว่า pH เฉลี่ยของตัวรับทดลองควบคุมและปุ๋ยเคมี แสดงว่าการเพาะปลูกผักกางต้งมี ผลให้ pH ของดินลดลงตามระยะเวลาการเพาะปลูก และการเติมกากตะกอนลงดินทั้งสอง อัตราให้ผลให้ pH ของดินต่ำกว่าการเติมปุ๋ยเคมี

4.4 pH ของดินตามระยะเวลาการปลูกผักบุงจิ้น

จากตารางที่ 21 พบว่า pH ของดินตามระยะเวลาการปลูกผักบุงจิ้น

อยู่ในช่วง pH 6.7-7.0 เมื่อปลูกผักบุงจิ้นถึงสัปดาห์ที่ 2 pH ของดินจะเพิ่มสูงขึ้นอย่าง มีนัยสำคัญ และ pH ของดินจะลดลงในสัปดาห์ที่ 3 และ 4 โดยมีค่า pH ไม่แตกต่างจาก ค่า pH ในการเพาะปลูกสัปดาห์ที่ 1 ค่าเฉลี่ยของ pH ตัวรับทดลองควบคุมมีค่าสูงสุด ค่า เฉลี่ยของ pH สำหรับทดลองปุ๋ยเคมีและเติมกากตะกอน 1,600 กิโลกรัมไม่แตกต่างกัน และตัวรับทดลองเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่จะมีค่า pH เฉลี่ยต่ำสุด กล่าวได้ว่า การปลูกผักบุงจิ้นไม่มีผลทำให้ pH ของดินก่อนและหลังปลูกผักแตกต่างกัน pH เฉลี่ยของดิน จะลดลงตามอัตราเติมกากตะกอนลงดิน และเฉพาะอัตราเติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัม ต่อไร่เท่านั้นที่มีผลให้ pH เฉลี่ยของดินต่ำกว่าการเติมปุ๋ยเคมี

ผลการศึกษาแสดงให้เห็นว่า pH ของดินที่ปลูกผักชนิดต่าง ๆ มีการเปลี่ยนแปลง แตกต่างกัน pH ของดินจะลดลงตามระยะเวลาการเพาะปลูก ตั้งแต่ระยะเวลาการ เพาะปลูกสัปดาห์ที่ 4 เป็นต้นไป เมื่อปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม และผักกางต้ง ส่วนค่า pH ของดินที่ปลูกผักบุงจิ้นก่อนปลูกและหลังปลูกไม่แตกต่างกัน ปุ๋ยเคมีที่เติมลงดินมีผลให้ pH ของดินที่ปลูกผักคะน้าและผักกาดหอมลดลงอย่างมีนัยสำคัญ และมีค่าต่ำกว่าดินที่เติมกากตะกอน ทั้งสองอัตราและควบคุม pH ของดินที่ปลูกผักกาดหอมเมื่อเติมปุ๋ยเคมีจะมีค่าลดลงมากกว่า pH

ตารางที่ 20 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักกางคิง

ค่ารับทดลอง	pH ของดินระหว่างการเพาะปลูกสัปดาห์ที่			ค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง
	2	4	6	
ควบคุม	7.0	7.0	6.8	7.93 ^a
ปุ๋ยเคมี	7.1	6.8	6.8	6.90 ^a
กากตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	7.0	6.6	6.7	6.77 ^b
กากตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	6.9	6.7	6.6	6.73 ^b
ค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก	7.00 ^a	6.78 ^b	6.73 ^b	
F - value รวม		8.25 [*]		
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามค่ารับทดลอง		9.25 [*]		
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก		23.16 [*]		
% C.V.		1.38		

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแถวตั้งและแถวนอน แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ

ทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ตารางที่ 21 pH ของดินตามระยะเวลาการเพาะปลูกผักบึงจีน

ตัวรับทดลอง	pH ของดินระหว่างการเพาะปลูกสัปดาห์ที่				ค่าเฉลี่ยของ pH ตามตัวรับทดลอง
	1	2	3	4	
ควบคุม	7.0	7.0	6.9	6.9	6.95 ^a
ปุ๋ยเคมี	6.8	7.0	6.8	6.9	6.88 ^b
กากตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	6.8	7.0	6.8	6.9	6.88 ^b
กากตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	6.8	6.8	6.7	6.7	6.75 ^c
ค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก	6.85 ^b	6.95 ^a	6.80 ^b	6.85 ^b	
F - value รวม	3.03 [*]				
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามตัวรับทดลอง	7.77 [*]				
F - value ของค่าเฉลี่ยของ pH ตามเวลาเพาะปลูก	5.48 [*]				
% C.V.	1.36				

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแถวตั้งและแถวนอน แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ของดินที่ปลูกผักอื่น ๆ (pH ต่ำสุดเท่ากับ 6.4) การที่ปุ๋ยเคมีมีผลทำให้ pH ของดินลดต่ำลงมากกว่าค่ารับทดลองอื่น ๆ อาจเนื่องมาจากความเป็นกรดของปุ๋ยเคมีก็เป็นได้ ส่วนการเติมกากตะกอนจะมีผลให้ pH ของดินลดต่ำกว่าการเติมปุ๋ยเคมี เมื่อปลูกผักกางต้ง และ pH ของดินที่ปลูกผักบึงจั้นเท่านั้นที่ลดลงเมื่อเติมกากตะกอนลงดินเพิ่มขึ้นจากอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ เป็น 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ pH ของดินต่ำสุดเมื่อเติมกากตะกอนลงดินเท่ากับ 6.6 ซึ่งเป็นค่าที่สูงกว่า pH ของดินต่ำสุดเมื่อเติมปุ๋ยเคมี การที่ pH ของดินที่เติมกากตะกอนลดลงไม่มากเท่ากับดินที่เติมปุ๋ยเคมี อาจเป็นเพราะกากตะกอนที่ใส่ลงดินในการทดลองครั้งนี้มี pH เป็นกลางและอินทรีย์วัตถุในกากตะกอนสามารถส่งเสริมให้ดินมีความต้านทานต่อการเปลี่ยนแปลง pH ได้ดี (Kuntz et al., 1984 ; Orawan Siriratpiriya et al., 1985) การใส่กากตะกอนจึงมีผลน้อยมากต่อการเปลี่ยนแปลง pH ของดิน

2. ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีอื่น ๆ ของดิน

พิจารณาเปรียบเทียบกับลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีอื่น ๆ ของดินก่อนทำการทดลองและเมื่อสิ้นสุดการทดลอง เพื่อศึกษาผลของการเปลี่ยนแปลงลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีอื่น ๆ ของดินเมื่อใส่กากตะกอนลงดิน และเพาะปลูกพืชทดลอง ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินค่ารับทดลองต่าง ๆ หลังปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางต้ง และผักบึงจั้น แสดงในตารางที่ 22 23 24 และ 25 ตามลำดับ รายละเอียดต่าง ๆ มีดังนี้

2.1 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกผักคะน้า

จากข้อมูลตารางที่ 22 พบว่า ค่าอินทรีย์วัตถุ แอมโมเนียมไนโตรเจน และไนโตรเจนทั้งหมดของดินหลังปลูกผักคะน้า มีแนวโน้มเพิ่มปริมาณสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนการทดลอง ส่วนเฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ในดินมีแนวโน้มที่จะลดปริมาณลงการเติมกากตะกอนลงดินทั้งสองอัตรามีผลให้อินทรีย์วัตถุในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมีอย่างมีนัยสำคัญ

ตารางที่ 22 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกถั่ว

ค่าที่ทดลอง	ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดิน						
	ซีอิ้ว (มก. สมมูลต่อ ดิน 100 กรัม)	อินทรีย์วัตถุ (%)	ฟอสฟอรัสที่เป็น ประโยชน์ (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจนที่ แลกเปลี่ยนได้ (มก. ต่อ กก.)	แอมโมเนียม ไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน ทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน ทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)
ควบคุม	22.67	1.86 ^a	187.50	248.67 ^a	61.83	91.00 ^b	391.00 ^b
ปุ๋ยเคมี	20.40	1.59 ^b	190.42	243.33 ^{ab}	81.67	225.17 ^a	293.81 ^b
ภาคตะกอน 1,600 กก. ต่อไร่	20.80	1.87 ^a	176.67	209.33 ^{bc}	63.00	103.83 ^b	306.23 ^b
ภาคตะกอน 3,200 กก. ต่อไร่	22.43	2.03 ^a	172.08	204.67 ^c	64.17	147.00 ^b	361.67 ^a
F - Value	0.46	11.80*	1.94	4.53*	0.62	6.74*	17.33*
% C.V.	13.51	5.08	5.96	8.16	30.49	28.49	4.10

หมายเหตุ : ค่าอักษรที่เหมือนกันในแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

การเติมภาคตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เท่านั้นที่ทำให้ไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างในดินสูงกว่าควบคุมและปุ๋ยเคมี และอัตราเติมภาคตะกอนที่เพิ่มก็มีผลทำให้ไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ และถึงแม้ว่าดินที่เติมปุ๋ยเคมีจะมีโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้สูงกว่าดินที่เติมภาคตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ แต่ก็มีปริมาณไม่แตกต่างจากควบคุมและดินที่เติมภาคตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีเพียงไนเตรตไนโตรเจนเท่านั้นที่เมื่อเติมปุ๋ยเคมีแล้วจะมีปริมาณตกค้างสูงกว่าการเติมภาคตะกอนทั้งสองอัตราอย่างมีนัยสำคัญ กล่าวได้ว่า การเติมภาคตะกอนลงดินที่ปลูกฝักคะน้าจะมีผลให้เฉพาะอินทรีย์วัตถุตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมี อัตราเติมภาคตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เท่านั้นที่มีผลให้ไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างในดินเพิ่มขึ้น และเป็นการเพิ่มปริมาณการตกค้างในดินตามอัตรา การเติมภาคตะกอนที่เพิ่มขึ้น ส่วนการเติมปุ๋ยเคมีจะมีผลให้โพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ตกค้างในดินไม่ต่างจากการเติมภาคตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ แต่ส่งผลให้ไนเตรตไนโตรเจนตกค้างในดินสูงกว่าการเติมภาคตะกอนทั้งสองอัตรา

2.2 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกฝักภาคหอม

ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกฝักภาคหอมที่

แสดงในตารางที่ 23 เป็นดังนี้ ค่า CEC และไนโตรเจนทั้งหมดที่ตกค้างในดินหลังปลูกฝักภาคหอมค่ารับทดลองต่าง ๆ เท่านั้นที่ไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ดินหลังปลูกฝักภาคหอมค่ารับทดลองต่าง ๆ มีโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้และไนโตรเจนทั้งหมดสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทดลอง การเติมภาคตะกอนลงดินมีผลให้อินทรีย์วัตถุตกค้างในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญและมีปริมาณเพิ่มขึ้นเมื่ออัตราเติมภาคตะกอนลงดินเพิ่มขึ้น การเติมปุ๋ยเคมีมีผลให้ดินมีฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ แอมโมเนียมไนโตรเจนและไนเตรตไนโตรเจนตกค้างในดินสูงกว่าการเติมภาคตะกอนทั้งสองอัตราอย่างมีนัยสำคัญ แต่ทั้งฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์และแอมโมเนียมไนโตรเจนที่ตกค้างในดินที่เติมปุ๋ยเคมีจะมีปริมาณไม่แตกต่างจากควบคุม และการตกค้างของโพแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ในดินที่เติมปุ๋ยเคมี กับภาคตะกอนทั้งสองอัตรา

ตารางที่ 23 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินปลูกสีกาหลอม

ค่าที่ทดสอบ	ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดิน							
	อินทรีย์ (มก. สมมูลต่อ ดิน 100 กรัม)	อินทรีย์วัตถุ (%)	ฟอสฟอรัสที่ ละลายได้ (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน แลกเปลี่ยนได้ (มก. ต่อ กก.)	แอมโมเนียม ไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	ไนเตรต ไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน ทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)	
ควบคุม	21.84	1.60 ^c	21.00 ^a	232.67 ^b	73.50 ^a	103.83 ^b	285.60	
ปลูกใหม่	21.39	1.87 ^b	200.00 ^a	256.67 ^{ab}	66.50 ^a	283.50 ^a	327.75	
ภาคละตอน 1,600 กก. ต่อไร่	21.76	1.85 ^b	131.67 ^b	270.00 ^{ab}	53.67 ^b	94.50 ^b	318.45	
ภาคละตอน 3,200 กก. ต่อไร่	18.80	2.10 ^a	140.42 ^b	288.67 ^a	57.17 ^b	120.17 ^b	354.85	
F - Value	0.38	8.83*	40.83*	4.18*	17.02*	28.65*	3.26	
% C.V.	19.40	6.38	6.39	7.61	6.03	19.20	8.53	

หมายเหตุ : ค่าที่ตรวจที่เหมือนกันบนแถวหนึ่งแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และ ความแปรปรวน 95 เปอร์เซ็นต์ ความแปรปรวนของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และ ความแปรปรวน 95 เปอร์เซ็นต์

ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ อาจกล่าวได้ว่า มีเพียงอินทรีย์วัตถุเท่านั้นที่ตกค้าง
 ในดินเพิ่มขึ้น เมื่อเติมกากตะกอนลงดินและการเติมปุ๋ยเคมีจะมีผลให้ไนเตรตไนโตรเจน
 ตกค้างในดินสูงกว่าการเติมกากตะกอน

2.3 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง

ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง

(ตารางที่ 24) มีเพียงไนโตรเจนทั้งหมดที่ตกค้างในดินค่ารับทดลองต่าง ๆ แตกต่างกัน
 ทางสถิติ กล่าวคือ ไนโตรเจนทั้งหมดจะตกค้างในดินเพิ่มขึ้นเมื่อใส่กากตะกอนลงดิน และ
 เพิ่มปริมาณการตกค้างอย่างมีนัยสำคัญ ตามอัตราการเติมกากตะกอนที่เพิ่มขึ้น อัตราเติม
 กากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ เท่านั้นที่มีไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างในดินสูงกว่าการเติม
 ปุ๋ยเคมีและควบคุม แสดงว่า การเติมกากตะกอนลงดินมีผลให้ไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างในดิน
 เพิ่มขึ้นตามอัตราเติมกากตะกอน และมีปริมาณตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมี เมื่อเติม
 กากตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ การเติมกากตะกอนและปุ๋ยเคมีไม่มีผลให้ดินมีค่า CEC
 อินทรีย์วัตถุ ฟอสฟอรัสที่เป็นประโยชน์ โปแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ แอมโมเนียมไนโตรเจน
 และไนเตรตไนโตรเจนตกค้างแตกต่างกัน ถ้าพิจารณาเฉพาะค่าตัวเลขจะพบว่า มีเพียง
 ไนโตรเจนทั้งหมดเท่านั้นที่มีแนวโน้มตกค้างในดินสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทำการทดลอง
 ส่วนค่าพารามิเตอร์อื่น ๆ มีการผันแปรไม่แน่นอน

2.4 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกผักบึงจีน

จากตารางที่ 25 พบว่า โปแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ และ

แอมโมเนียมไนโตรเจนที่ตกค้างในดินหลังปลูกผักบึงจีนมีปริมาณสูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อน
 ทำการทดลอง แต่ฟอสฟอรัสที่ตกค้างในดินหลังปลูกผักบึงจีน จะมีปริมาณต่ำกว่าปริมาณที่มีอยู่
 ในดินก่อนทำการทดลอง จากการทดสอบความแตกต่างของข้อมูลพบว่า มีเพียงอินทรีย์วัตถุ
 ตกค้างในดินค่ารับทดลองต่าง ๆ เท่านั้นที่มีความแตกต่างกันทางสถิติ การเติมกากตะกอนลง
 ดินอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้อินทรีย์วัตถุตกค้างในดินเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ การ

ตารางที่ 24 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของหินล้างบดจากถ้ำค้างคาว

ค่ารับทดลอง	ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของหิน						
	ซิลิกา (มก. สมมูลต่อ ตม 100 กรัม)	อินทรีย์วัตถุ (%)	ฟอสฟอรัสที่จับ กับไฮดรอกซ์ (มก. ต่อ กก.)	วาฬทะเล เข็มที่ แตกเป็ชิ้นได้ (มก. ต่อ กก.)	แอมโมเนียม ไนเตรต (มก. ต่อ กก.)	ไนเตรต ไนเตรต (มก. ต่อ กก.)	ไนเตรต ทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)
ความจุ	15.68	1.66	141.67	203.33	59.50	87.50	290.64 ^b
ปุ๋ยเคมี	18.88	1.78	154.58	224.00	77.00	185.40	297.56 ^b
ภาคตะกอน 1,600 กก. ต่อไร่	36.91	1.58	288.40	222.67	51.40	161.77	327.55 ^b
ภาคตะกอน 3,200 กก. ต่อไร่	19.36	2.22	161.25	208.00	80.50	214.67	362.25 ^a
F - Value	1.82	1.44	0.90	0.42	1.09	2.86	7.28*
% C.V.	54.26	22.83	66.82	12.28	34.45	34.33	6.56

หมายเหตุ : ค่าอักษรที่เหมือนกันในแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ความถี่การทดลอง DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ตารางที่ 25 ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินหลังปลูกถั่วงั้น

ค่าที่ทดลอง	ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดิน							
	ซีดี (มก. สมมูลต่อ ดิน 100 กรัม)	อินทรีย์วัตถุ (%)	ฟอสฟอรัสที่เป็น ประโยชน์ (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน แลกเปลี่ยนได้ (มก. ต่อ กก.)	แอมโมเนียม ไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	ไนเตรต ไนโตรเจน (มก. ต่อ กก.)	ไนโตรเจน ทั้งหมด (มก. ต่อ กก.)	
ควบคุม	20.16	1.67 ^b	143.75	225.33	70.00	95.67	265.27	
ปุ๋ยเคมี	22.72	1.54 ^c	136.25	253.33	67.67	131.83	286.03	
ภาคตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	20.32	1.77 ^b	133.75	241.33	82.83	122.50	292.95	
ภาคตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	21.92	2.03 ^a	115.83	211.33	78.17	124.83	288.33	
F - Value	0.35	27.62 ^a	1.23	1.08	1.63	1.56	1.85	
% C.V.	17.18	3.92	13.97	13.14	12.84	18.53	5.51	

หมายเหตุ : ค่าอักษรที่เหมือนกันในแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ $P > 0.05$ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ $P < 0.05$ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

เติมกากตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้อินทรีย์วัตถุตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมี แต่ไม่แตกต่างจากควบคุม ดินจะมีอินทรีย์วัตถุตกค้างเพิ่มขึ้นเมื่อเพิ่มอัตราเติมกากตะกอนลงดิน อาจสรุปได้ว่าการเติมกากตะกอนลงดินไม่มีผลให้ดินหลังปลูกผักบึงจีนมี CEC พอสมควรที่เป็นประโยชน์ โปแทสเซียมที่แลกเปลี่ยนได้ แอมโมเนียมไนโตรเจน ไนเตรต-ไนโตรเจน และไนโตรเจนทั้งหมดตกค้างแตกต่างจากคำรับทดลองอื่น ๆ แต่มีผลให้อินทรีย์วัตถุตกค้างในดินเพิ่มขึ้นตามอัตราเติมกากตะกอนลงดิน

ผลการศึกษาแสดงให้เห็นว่า ลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีต่าง ๆ ของดินหลังปลูกพืชทดลองแต่ละชนิดมีการเปลี่ยนแปลงแตกต่างกันไป และการเติมกากตะกอนลงดินมีผลให้ลักษณะสมบัติ และองค์ประกอบทางเคมีของดินบางพารามิเตอร์ แสดงให้เห็นการเปลี่ยนแปลงไม่ชัดเจนนัก เช่น ดินหลังปลูกพืชทั้งสี่ชนิดมีอินทรีย์วัตถุตกค้างในดินเพิ่มขึ้นเมื่อใส่กากตะกอนลงดิน แต่เมื่อเติมกากตะกอนลงดิน ค่า CEC ของดินหลังปลูกพืชทั้งสี่ชนิดกลับไม่แตกต่างจากค่า CEC ในคำรับทดลองอื่น ๆ และไม่เพิ่มขึ้นในลักษณะเดียวกันกับการตกค้างของอินทรีย์วัตถุในดิน ทั้ง ๆ ที่ค่า CEC ของดินจะเป็นเท่าใดจะขึ้นกับปริมาณและชนิดของอนุภาคดินเหนียว และปริมาณอินทรีย์วัตถุในดิน ทั้งนี้สามารถอธิบายได้ว่า อาจเป็นเพราะอินทรีย์วัตถุในดินที่เพิ่มขึ้นจากการเติมกากตะกอนลงดินยังมีปริมาณไม่สูงพอ หรือการย่อยสลายกากตะกอนยังไม่สมบูรณ์ จึงยังไม่มีผลในการเพิ่มค่า CEC ของดิน หรือพบว่าคำรับทดลองควบคุมบางแปลงทดลอง ซึ่งไม่มีการใส่สิ่งปรับปรุงบำรุงดินใด ๆ กลับมีธาตุอาหารพืชบางอย่างสูง อธิบายได้ว่า เนื่องจากลักษณะสมบัติและองค์ประกอบทางเคมีของดินที่ใช้ทดลองค่อนข้างจะมีความอุดมสมบูรณ์สูง เพราะมีการใส่ปุ๋ยและธาตุอาหารเสริมของพืชอยู่เป็นประจำ จึงมีธาตุอาหารพืชตกค้างอยู่ปริมาณสูงก็เป็นได้

อย่างไรก็ตาม หากเปรียบเทียบปริมาณธาตุอาหารพืชที่ตกค้างในดินที่ใส่กากตะกอนกับดินที่เติมปุ๋ยเคมี ดินที่เติมกากตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีแนวโน้มที่จะมีธาตุอาหารต่าง ๆ ตกค้างในดินสูงกว่าดินที่เติมปุ๋ยเคมี และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญเป็น

ส่วนใหญ่ ส่วนดินที่เติมกากตะกอน 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ จะมีธาตุอาหารต่าง ๆ ตกค้างในดิน ไม่แตกต่างจากดินที่เติมกากตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ (ยกเว้นเพียงค่าไนโตรเจนทั้งหมด ในดินหลังปลูกผักคะน้า และผักกวางตุ้ง) และหากพิจารณาค่าไนโตรเจนทั้งหมด แอมโมเนียม-ไนโตรเจน และไนเตรตไนโตรเจนที่ตกค้างในดินคำรับทดลองต่าง ๆ จะพบว่าดินที่เติมกากตะกอน มีสัดส่วนของอินทรีย์ไนโตรเจนตกค้างในดินสูงกว่าอินทรีย์ไนโตรเจน และมีอินทรีย์ไนโตรเจนสูงกว่าดินคำรับทดลองอื่น ๆ อาจกล่าวได้ว่ากากตะกอนที่ใช้ในการทดลองมีศักยภาพในการเป็นแหล่งธาตุอาหารพืชได้ยาวนาน เนื่องจากอินทรีย์ไนโตรเจนที่มีปริมาณสูงในกากตะกอนจะถูกย่อยสลาย และปลดปล่อยไนโตรเจนที่เป็นประโยชน์แก่พืชได้อย่างช้า ๆ Kelling และคณะ (1977) และ อรารวม ศิริรัตน์พิริยะ (2529) ยังได้เสนอว่า ธาตุอาหารพืชที่ได้จากกากตะกอนที่ใส่ลงในดิน สามารถส่งผลตกค้างไปเป็นประโยชน์แก่พืชที่ขึ้นในการเพาะปลูกครั้งถัดไปด้วย

3. โลหะหนักตกค้างในดิน

ผลการศึกษาปริมาณโหหะหนักในดินและในกากตะกอนที่ใช้ในการทดลองจาก ตารางที่ 4 พบว่า ปริมาณโหหะหนักในกากตะกอนที่ใช้ในการทดลองมีปริมาณสูงกว่าปริมาณที่มี อยู่ในดินมาก การเติมกากตะกอนลงดินย่อมหมายถึงการเพิ่มโหหะหนักในดิน โหหะหนักที่มีอยู่ใน กากตะกอนอาจมีอิทธิพลในการส่งเสริมการเจริญเติบโตของพืช ในลักษณะที่เป็นจุลธาตุอาหารพืช และ/หรือยับยั้งการเจริญเติบโตของพืชได้เมื่อมีปริมาณมากจน เป็นพิษต่อพืชปริมาณโหหะหนักที่ตก ค้างในดินจึงบ่งบอกถึงข้อจำกัดในการใช้ประโยชน์กากตะกอนให้เป็นไปอย่างปลอดภัยกับดินและ สภาพแวดล้อมอื่น ๆ ได้ ผลการศึกษาโหหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักคะน้า ผักกาดหอม ผักกวางตุ้ง และผักบุ้งจีน แสดงในตารางที่ 26 27 28 และ 29 ตามลำดับ รายละเอียด ต่าง ๆ มีดังนี้

3.1 โหหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักคะน้า

โหหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่ตกค้างในดินหลังปลูกผักคะน้า (ตารางที่ 26)

ตารางที่ 26 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในสัตว์หลังคลอดที่กระบี่

ค่าเริ่มต้น	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)							
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	สังกะสี	ฟอสฟอรัส	สังกะสี	เหล็ก
ควบคุม	2.40	Trace	0.77	2.47 ^{ab}	7.13 ^b	20.27	7.13 ^b	36.80
ปุ๋ยเคมี	1.87	Trace	0.81	1.99 ^b	7.07 ^L	22.93	7.07 ^L	60.93
ภาคตะกอน 1,600 กก.ต่อไร่	2.13	0.06	0.77	3.08 ^a	12.53 ^b	23.20	12.53 ^b	51.47
ภาคตะกอน 3,200 กก.ต่อไร่	2.20	0.07	0.83	1.08 ^b	27.73 ^a	21.60	27.73 ^a	44.80
F - Value	0.81	1.00	0.12	5.23 [*]	11.95 [*]	0.11	11.95 [*]	0.69
% C.V.	19.72	12.89	18.24	36.78	35.88	32.38	35.88	43.89

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ๒ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ความยาวการของ DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ๒ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

เป็นดังนี้ นิเกิลและมังกานีสมีแนวโน้มที่จะตกค้างในดินตัวรับทดลองต่าง ๆ สูงกว่าปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทำการทดลอง แต่ปริมาณทองแดงและเหล็กที่ตกค้างในดินมีแนวโน้มลดปริมาณลง ทองแดงและสังกะสีที่ตกค้างในดินตัวรับทดลองต่าง ๆ เท่านั้นที่มีความแตกต่างกันทางสถิติ การเติมภาคตะกอนลงดินอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้ทองแดงตกค้างในดินสูงกว่าดินที่เติมภาคตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ และปุ๋ยเคมี แต่ไม่สูงกว่าควบคุม และการเติมภาคตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่เท่านั้น ที่มีผลให้สังกะสีตกค้างในดินเพิ่มขึ้นเมื่อเพิ่มอัตราเติมภาคตะกอน อาจจะสรุปได้ว่าการเติมภาคตะกอนลงดินอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่เท่านั้น ที่มีผลให้สังกะสีตกค้างในดินสูงกว่าควบคุมและปุ๋ยเคมี การเติมภาคตะกอนอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีผลให้เฉพาะทองแดงตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมี และการเติมภาคตะกอนทั้งสองอัตราไม่มีผลให้ตะกั่ว แคดเมียม นิเกิล มังกานีส และเหล็กตกค้างในดินหลังปลูกผักคะน้าแตกต่างจากตัวรับทดลองอื่น ๆ แต่อย่างไร

3.2 โลหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักกาดหอม

โลหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักกาดหอมที่แสดงในตารางที่ 27

ปรากฏว่า แคดเมียมมีการตกค้างในดินน้อยมากจนไม่สามารถระบุปริมาณได้ ตะกั่ว ทองแดง และเหล็กที่ตกค้างในดินตัวรับทดลองต่าง ๆ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ นิเกิลและมังกานีสที่ตกค้างในดินที่เติมภาคตะกอนทั้งสองอัตรามีค่าต่ำกว่าปริมาณที่ตกค้างในดินที่เติมปุ๋ยเคมีและควบคุม แต่การเติมภาคตะกอนทั้งสองอัตรา มีผลให้สังกะสีตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมี และควบคุม และการตกค้างของสังกะสีในดินจะเพิ่มขึ้นเมื่อเพิ่มอัตราเติมภาคตะกอน กล่าวได้ว่า ภาคตะกอนที่เติมลงดินมีผลให้สังกะสีตกค้างในดินหลังปลูกผักกาดหอมเพิ่มขึ้นตามอัตราเติมภาคตะกอน และมีผลให้นิเกิลและมังกานีสตกค้างในดินน้อยกว่าปุ๋ยเคมี แต่ไม่มีผลให้ตะกั่ว แคดเมียม ทองแดง และเหล็ก ตกค้างในดินแตกต่างจากตัวรับทดลองอื่น ๆ

3.3 โลหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง

การตกค้างของโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ในดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง

ตารางที่ 27 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ขึ้นคืนหลังปลูกผักกาดหอม

สารปนเปื้อน	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)							
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	สังกะสี	แมงกานีส	สังกะสี	เหล็ก
ควบคุม	2.13	Trace	1.03 ^a	1.98	6.60 ^c	21.73 ^b	6.60 ^c	71.47
ไม่ควบคุม	2.00	Trace	1.06 ^a	1.83	10.13 ^c	26.47 ^a	10.13 ^c	44.93
ภาคละกอม 1,600 กก.ต่อไร่	1.20	Trace	0.62 ^b	4.11	22.80 ^b	17.87 ^c	22.80 ^b	33.87
ภาคละกอม 3,200 กก.ต่อไร่	Trace	Trace	0.67 ^b	3.99	32.67 ^a	19.80 ^{bc}	32.67 ^a	38.00
F - Value	0.56	-	17.77*	3.13	18.24*	14.84*	18.24*	0.63
% C.V.	109.19	-	11.21	40.79	26.93	7.73	26.93	78.64

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหมือนกันในแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ตามวิธีการของ DMRT

: * มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ณ ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

(ตารางที่ 28) มีรายละเอียดตั้งใช้ คำรับทดลองต่าง ๆ ของดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง มี แคลเซียม นิเกิล และมังกานีสตกค้างในดินเพิ่มขึ้น และมีตะกั่วและเหล็กตกค้างในดินลดลง เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทดลอง นิเกิลและสังกะสีที่ตกค้างในดินคำรับทดลองต่าง ๆ เท่านั้นที่มีความแตกต่างกันทางสถิติ การเติมภาคตะกอนลงดินทั้งสองอัตรา มีผลให้นิเกิลและสังกะสีตกค้างในดินเพิ่มขึ้น แต่ปริมาณนิเกิลและสังกะสีตกค้างในดินที่เติมภาคตะกอนอัตรา 1,600 กิโลกรัมต่อไร่ มีปริมาณไม่แตกต่างกับปริมาณที่ตกค้างในดินที่เติมปุ๋ยเคมี นั้นหมายถึงว่า ดินหลังปลูกผักกวางตุ้ง มีตะกั่ว แคลเซียม ทองแดง มังกานีส และเหล็กตกค้างในคำรับทดลองต่าง ๆ ไม่แตกต่างกัน การเติมภาคตะกอนลงดินเฉพาะอัตราเติม 3,200 กิโลกรัมต่อไร่เท่านั้น ที่ทำให้นิเกิลและสังกะสีตกค้างในดินสูงกว่าการเติมปุ๋ยเคมีและควบคุม และอัตราเติมภาคตะกอนที่เพิ่มขึ้นไม่มีผลให้โลหะหนักชนิดต่าง ๆ ตกค้างในดินเพิ่มขึ้น แต่เป็นที่น่าสังเกตว่า ตัวเลขของปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่ตกค้างในดินคำรับทดลองที่เติมภาคตะกอน 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ มีค่าสูงกว่าคำรับทดลองอื่น ๆ มาก แต่ไม่สูงกว่าอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

3.4 โลหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกผักบึงจีน

จากตารางที่ 29 จะเห็นได้ว่าโลหะหนักที่ตกค้างในดินหลังปลูกผักบึงจีนคำรับทดลองต่าง ๆ ส่วนใหญ่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ มีเพียงสังกะสีเท่านั้นที่มีการตกค้างในคำรับทดลองต่าง ๆ แตกต่างกันทางสถิติ ปริมาณตะกั่วและเหล็กที่ตกค้างในดินมีแนวโน้มลดลง ส่วนปริมาณแคลเซียมและนิเกิลที่ตกค้างในดินมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทำการทดลอง การเติมภาคตะกอนลงดินทั้งสองอัตรา มีผลให้สังกะสีตกค้างในดินเพิ่มขึ้น และสังกะสีจะตกค้างในดินเพิ่มขึ้นตามอัตราการเติมภาคตะกอนที่เพิ่มขึ้น กล่าวได้ว่า การเติมภาคตะกอนลงดินไม่มีผลให้ตะกั่ว แคลเซียม นิเกิล ทองแดง มังกานีสและเหล็กตกค้างในดินแตกต่างจากคำรับทดลองอื่น ๆ แต่มีผลให้สังกะสีตกค้างในดินเพิ่มขึ้นตามอัตราเติมภาคตะกอนที่เพิ่มขึ้น

ตารางที่ 28 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในดินหลังปลูกผักกางกึ่ง

สารที่ทดลอง	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)							
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	สังกะสี	สังกะสี	เหล็ก	เหล็ก
ควบคุม	1.60	Trace	0.71 ^c	2.79	21.33	8.80 ^b	40.53	
ปุ๋ยเคมี	1.60	0.10	0.86 ^{bc}	2.30	26.07	8.93 ^b	46.40	
ภาคละกอม 1,600 กก.ต่อไร่	1.47	0.12	0.98 ^{ab}	3.30	23.67	20.33 ^{ab}	54.70	
ภาคละกอม 3,200 กก.ต่อไร่	1.60	0.11	1.13 ^a	4.37	30.07	39.07 ^a	63.07	
F - Value	0.07	0.06	6.17*	0.98	2.50	5.06*	2.19	
% C.V.	27.03	63.92	13.54	48.54	16.14	56.91	22.50	

หมายเหตุ : ค่าวิกฤตที่เปรียบเทียบกันแตกต่างกันแต่ละแถว แสดงว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α จะมีความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ความไวการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ α จะมีความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ตารางที่ 29 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) ในดินหลังปลูกผักกาดจีน

ค่าวิเคราะห์	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)							
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	สังกะสี	แมงกานีส	สังกะสี	เหล็ก
ควบคุม	1.47	0.27	0.76	3.57	16.40	7.33 ^c	43.87	
ปลูกเคมี	1.20	0.23	0.61	3.49	10.05	4.26 ^c	51.20	
การสะสม 1,600 กก.ต่อไร่	1.20	0.26	1.04	3.18	18.73	16.80 ^b	47.73	
การสะสม 3,200 กก.ต่อไร่	1.47	0.25	0.83	4.41	18.00	29.20 ^a	43.60	
F - Value	0.64	0.15	1.34	0.33	2.76	35.94 [*]	0.22	
% C.V.	21.92	30.58	32.80	42.93	26.06	22.51	28.46	

หมายเหตุ : ตัวอักษรที่เหนือกันบ่งชี้ถึงความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ * ระบุค่าความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ ความไวการของ DMRT

: * มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ * ระบุค่าความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ผลการศึกษาแสดงให้เห็นว่า โลหะหนักที่ไม่เป็นจุลธาตุอาหารพืชทั้ง 3 ชนิด (ตะกั่ว แคดเมียม และนิกเกิล) มีปริมาณตกค้างในดินน้อยกว่าโลหะหนักที่เป็นจุลธาตุอาหารพืช (ทองแดง มังกานีส สังกะสี และเหล็ก) โลหะหนักต่าง ๆ ทั้ง 7 ชนิด ที่ตกค้างในดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองส่วนใหญ่ คือ แคดเมียม นิกเกิล มังกานีส และสังกะสี จะมีปริมาณเพิ่มขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณที่มีอยู่ในดินก่อนทำการทดลอง มีเพียงเหล็กเท่านั้นที่มีแนวโน้มที่จะลดปริมาณลง ส่วนตะกั่วและทองแดงมีปริมาณผันแปรไม่แน่นอน การใส่กากตะกอนลงดินมีผลให้สังกะสีตกค้างในดินที่ปลูกผักทั้งสี่ชนิดเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัดว่าการตกค้างของโลหะหนักชนิดอื่น ๆ ในดิน และมีปริมาณตกค้างในดินเพิ่มขึ้นตามอัตราการเติมกากตะกอนลงดิน หากเปรียบเทียบกับโลหะหนักตกค้างในดินหลังปลูกพืชทดลองแต่ละชนิดในตำรับทดลองที่เติมกากตะกอนอัตรา 3,200 กิโลกรัมต่อไร่ ดินแปลงทดลองที่มีปริมาณโลหะหนักชนิดต่าง ๆ ตกค้างสูงและมากชนิดเรียงตามลำดับได้ดังนี้ ดินแปลงทดลองที่ปลูกผักกางต้ง ผักบุงจ๊ะ ผักคะน้า และผักกาดหอม

เปรียบเทียบปริมาณโลหะหนักที่ตกค้างในดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองนี้กับปริมาณโลหะหนักสูงสุดที่ขอมให้ได้ในดินเกษตรกรรมของประเทศต่าง ๆ ที่ Webber และคณะ (1984) ได้รวบรวมไว้ในตารางที่ 30 จะพบว่า โลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่ตกค้างในดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองมีปริมาณน้อยมากเมื่อเปรียบเทียบกับเกณฑ์ดังกล่าว แต่หากเปรียบเทียบกับปริมาณโลหะหนักโดยทั่วไปที่ขอมให้ได้ในดินเกษตรกรรมของประเทศเยอรมันและอังกฤษ จากตารางที่ 8 จะพบว่า โลหะหนักชนิดต่าง ๆ ที่ตกค้างในดินเมื่อสิ้นสุดการทดลองมีปริมาณน้อยมาก มีเพียงสังกะสีเท่านั้นที่มีปริมาณตกค้างในดินสูงกว่าเกณฑ์ของประเทศอังกฤษ แต่ไม่สูงกว่าเกณฑ์ของประเทศเยอรมัน

ตารางที่ 30 ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.) สูงสุด ที่ยอมรับให้มีได้ในดินเกษตรกรรมของ
ประเทศต่าง ๆ (Webber et al., 1984)

ประเทศ	ปริมาณโลหะหนัก (มก. ต่อ กก.)						
	ตะกั่ว	แคดเมียม	นิกเกิล	ทองแดง	망กานีส	สังกะสี	เหล็ก
ฝรั่งเศส	100	2	50	100	-	300	-
เยอรมัน	100	3	50	100	-	300	-
อังกฤษ	550	3.5	35	140	-	280	-
กลุ่มประชาคมยุโรป (CEC Directive)	100	3	50	100	-	300	-

หมายเหตุ : - เท่ากับไม่ได้เสนอตัวเลข