



สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

การศึกษาถึงผลของการตัดก่อนจากการบำบัดน้ำเสียต่อการเติบโตและการสะสมโลหะหนักบางชนิดของผักคะน้า (Brassica oleracea L. var. alboglabra Bailey) ในสภาพเรือนทดลอง พอสรุปได้ดังนี้

1. การตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำทึบชุมชน และ การตัดก่อนจากระบบบำบัดน้ำทึบโรงฆ่าสัตว์ สามารถเติบโตงอกนิ่นเพื่อการเพาะปลูกได้ เพราะมีอัตราส่วนระหว่างอินทรีย์คาร์บอนกับไนโตรเจนทั้งหมด ประมาณ 10:1 จึงเหมาะสมกับการย่อยสลายของจุลินทรีย์ติน ซึ่งการตัดก่อนทั้ง 2 ชนิดนี้ เป็นประโยชน์ต่อพืชได้เทียบเท่ากันอย่างมาก โดยมีความเหมาะสมที่จะเป็นปุ๋ยอินทรีย์สำหรับพืช
2. การใส่กากตัดก่อนลงสู่ดิน จะมีผลทำให้ค่า pH แอมโนเนียมในไนโตรเจนและในเตรตในไนโตรเจนในดิน มีการเปลี่ยนแปลงตามอัตราการใส่กากตัดก่อนและช่วงเวลาการเก็บตัวอย่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่ง โดยที่ pH ลดต่ำลงประมาณ 1 หน่วย pH ปริมาณแอมโนเนียมและในเตรตในไนโตรเจนเพิ่มขึ้น และปริมาณโลหะหนักที่ศึกษา 7 ธาตุ คือ แคดเมียม ทองแดง เหล็ก แมกนีเซียม นิเกล ตะกั่วและลังกัสต์ มีแนวโน้มจะเพิ่มสูงขึ้นตามการเพิ่มอัตราการใส่กากตัดก่อน
3. การทดลองใส่โลหะหนักในรูปของสารละลายโลหะหนักคลอไรด์มีผลทำให้ค่า pH ของดินลดลงต่ำกว่าการใส่กากตัดก่อน
4. อัตราเติมที่ให้ผลผลิตสูงสุดสำหรับการตัดก่อนทั้ง 2 ชนิด คือ อัตราเติม 20 ตัน/เฮกตาร์ (เทียบเท่ากับ 50 กรัม/ตารางเมตร) ซึ่งผลผลิตที่ได้มีค่ามากกว่าผลผลิตจากการเติมน้ำยาเคมีสูตร 20-10-10 ร่วมกับปุ๋ยบุบเรีย อัตรา 160 กิโลกรัม/ไร่
5. การเพิ่มอัตราเติมกากตัดก่อนที่สูงกว่า 20 ตัน/เฮกตาร์ลงสู่ดิน มีผลทำให้ผลผลิตของผักคะน้าลดลงตามอัตราเติม อย่างไรก็ตาม ผลผลิตที่ลดลงนี้ไม่มีความแตกต่างทางสถิติกับการใส่ปุ๋ยเคมี ยกเว้นที่อัตราสูงสุด คือ 80 ตัน/เฮกตาร์

6. การทดสอบจากระบบบำบัดน้ำทึ้งโรงงานข้าสัตว์ให้ผลผลิตผักคะน้าสูงกว่าการทดสอบจากระบบบำบัดน้ำทึ้งชุมชน

7. วิธีการใส่กากทดสอบแบบผสมกับดินจะให้ผลผลิตสูงกว่าการใส่แบบโรยบนผิวดินดิน

8. การใส่สารละลายโลหะหนักคลอไรด์ที่มีปริมาณโลหะหนักเทียบเท่ากับที่มีในกากทดสอบอัตรา 20, 40, 60 และ 80 ตัน/ เอกตรนั้น ปรากฏว่าไม่มีผลทำให้ผลผลิตผักคะน้ามีความแตกต่างกันทางสถิติ เพียงแต่ผลผลิตมีแนวโน้มจะเพิ่มตามอัตราการใส่ที่เพิ่มขึ้นแล้ว เริ่มน้ำการลดผลผลิตที่อัตราเติมเทียบเท่ากับกากทดสอบ 80 ตัน/ เอกตร.

9. การใส่กากทดสอบและสารละลายโลหะหนักคลอไรด์มีผลทำให้การสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ธาตุ คือ แแคเมียม ทองแดง เหล็ก แมงกานีส นิเกล ตะกั่วและสังกะสี ในส่วนต่าง ๆ ของผักคะน้าสูงกว่า control แต่เมื่อเทียบกับบุญเชมีแล้ว การสะสมจะเข้มข้นขึ้นของกากทดสอบและส่วนของพืชที่ศึกษา โดยที่แนวโน้มการสะสมจะใกล้เคียงกับบุญเชมี

10. การสะสมโลหะหนักในผักคะน้านั้น การใส่ในรูปสารละลายโลหะหนักคลอไรด์จะมีผลทำให้เฉพาะแมงกานีสและสังกะสีเท่านั้นที่การสะสมสูงกว่าการใส่กากทดสอบ ส่วนโลหะอื่น ๆ มีค่าใกล้เคียงกัน

11. การเติมกากทดสอบลงสู่ดิน มีแนวโน้มจะทำให้เพิ่มปริมาณทองแดงและนิเกลในผักคะน้ามากขึ้นตามอัตราการใส่ ในขณะที่ไม่มีผลต่อการเพิ่มขึ้นหรือลดลงของแแคเมียม ส่วนเหล็ก แมงกานีส ตะกั่วและสังกะสีนั้น อัตราการใส่ไม่มีผลทำให้เกิดการสะสมในผักคะน้าแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

12. การสะสมโลหะหนักทั้ง 7 ธาตุ คือ แแคเมียม ทองแดง เหล็ก แมงกานีส นิเกล ตะกั่วและสังกะสี ซึ่งเป็นผลมาจากการใส่กากทดสอบอัตรา 20, 40, 60 และ 80 ตัน/ เอกตร ยังไม่ทำให้การสะสมโลหะหนักในผักคะน้ามีค่าสูงจนอาจก่อให้เกิดอันตรายทั้งต่อพืชและมนุษย์

ข้อเสนอแนะ

1. ควรมีการปรับสภาพดินให้มี pH เป็นกลาง (pH ประมาณ 6-8) ก่อนการใส่กากตะกอน เพราะการปรับสภาพดินนี้จะช่วยป้องกันไม่ให้จุลธาตุอาหาร เช่น ทองแดง เหล็ก สังกะสี รวมทั้งโลหะหนักบางชนิดละลายออกสู่สารละลายดินเป็นจำนวนมากจนเกิดความเป็นพิษต่อพืชที่ปลูก และต่อเนื่องมาถึงมนุษย์ได้ตามท่วงโข้อหาร ซึ่งจากการศึกษาดังกล่าว ผลผลิตที่ได้จากการเติม กากตะกอนลงสู่ดินเมื่อปรับสภาพดินให้เป็นกลางแล้ว มีความปลดปล่อยจากโลหะหนัก 7 ธาตุที่ศึกษา คือ แคนเดเมียม ทองแดง เหล็ก แมงกานีส นิเกล ตะกั่ว และสังกะสี

2. ผลการศึกษาพบว่า โลหะหนักที่มีแนวโน้มจะก่อให้เกิดปัญหาความเป็นพิษได้ คือ แคนเดเมียม และระดับที่จะก่อให้เกิดปัญหาความเป็นพิษของแคนเดเมียมต่อมนุษย์ก็ค่อนข้างต่ำ เช่น มีรายงานว่า การบริโภคอาหารที่มีแคนเดเมียมในปริมาณ 3 ppm. อยู่เป็นประจำจะก่อให้เกิดอันตรายได้ (Mengel and Kirkby, 1982) ดังนั้น การจะใช้กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำทึบชุมชนซึ่งมีปริมาณแคนเดเมียมทึบหมก 4.2 ppm. หรือการตะกอนจากระบบบำบัดน้ำทึบโรงงานข้าวสาตว์ซึ่งมีปริมาณ แคนเดเมียมทึบหมก 2.9 ppm. ในอัตราเติมที่สูงกว่า 80 ตัน/ เอกตาร์ จะต้องมีการวิเคราะห์หา ปริมาณแคนเดเมียมก่อนนำไปใช้

3. เนื่องด้วยว่า การศึกษาครั้งนี้พบความแตกต่างของผลผลิต และ การสะสมโลหะหนัก บางธาตุในผักคะน้า เช่น ทองแดง อันเนื่องมาจากการใส่กากตะกอนต่างชนิดกัน ซึ่งแสดงว่า กากตะกอนจากแหล่งที่มาต่างกันจะส่งผลต่อการเจริญเติบโตและพฤติกรรมการสะสมโลหะหนักของพืชได้ ต่างกันด้วย จึงต้องระมัดระวังเมื่อจะนำผลการศึกษาของกากตะกอนประเทกหนึ่งไปประยุกต์ใช้ ประโยชน์ของกากตะกอนอีกประเทกหนึ่ง

4. แนวทางการตัดสินใจเลือกอัตราและวิธีการใส่กากตะกอนน่าจะขึ้นกับเหตุผลหลาย ประการประกอบกัน ยกตัวอย่าง เช่น ถ้าต้องการได้รับผลผลิตสูงสุดจากผลการศึกษาครั้งนี้ ก็น่าจะ เลือกอัตรา 20 ตัน/ เอกตาร์ เพราะให้ผลผลิตสูงสุดรวมทั้งปลดปล่อยจากโลหะหนักด้วย แต่ถ้าต้อง การนำกากตะกอนไปใช้เพื่อจุดประสงค์ที่จะจำกัดกากตะกอนให้หมักไป อาจจะเลือกอัตราเติม 80 ตัน/ เอกตาร์ในทางปฏิบัติ แม้ว่าอัตรานี้จะไม่ให้ผลผลิตสูงสุด แต่ก็ยังปลดปล่อยจากโลหะหนัก เช่นกัน