



## บทที่ 1

### บทนำ

ปัญหาสิ่งแวดล้อมกำลังเป็นปัญหาที่ทวีความรุนแรงมากขึ้นทุกขณะ โดยเฉพาะอย่างยิ่ง ปัญหาเรื่องน้ำในแหล่งน้ำธรรมชาติเน่าเสีย เนื่องจากการทิ้งขยะหรือปล่อยน้ำทิ้งที่ผ่านการใช้ประโยชน์ แล้วลงสู่แหล่งน้ำเหล่านี้ ดังตัวอย่างแม่น้ำเจ้าพระยาที่พบว่า ในบางช่วงมีค่าบีโอดีเป็นศูนย์ ซึ่งจาก การประมาณของสำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ พบว่าปริมาณน้ำเสียที่ระบายลงสู่แม่น้ำ เจ้าพระยา ช่วงระยะทางตั้งแต่ 0-100 กิโลเมตร จากปากแม่น้ำในปี พ.ศ. 2530 มีปริมาณ 1,331,543 ลูกบาศก์เมตรต่อวัน (ธงชัย พรรณสวัสดิ์, 2530)

ปัญหาน้ำเน่าเสียจึงเป็นปัญหาที่รัฐบาลให้ความสำคัญ และได้ดำเนินนโยบายในการแก้ไข โดยคณะรัฐมนตรีได้อนุมัติในหลักการของการก่อสร้างระบบบำบัดน้ำเสียในเกาะรัตนโกสินทร์และระบบ บำบัดน้ำเสียสี่พระยา รวมทั้งมีโครงการก่อสร้างระบบบำบัดน้ำเสียชุมชนอื่นๆ ในอนาคต (คณะกรรมการเฉพาะกิจเพื่อพิจารณากำหนดนโยบาย และแนวทางการแก้ไขปัญหามลพิษทางน้ำ อากาศ และเสียงในประเทศไทย, 2532)

การจัดตั้งระบบบำบัดน้ำเสียเป็นการจัดการน้ำเน่าเสียให้กลายเป็นน้ำดี ด้วยกระบวนการ บำบัดแต่ผลพลอยได้จากกระบวนการบำบัดคือ กากตะกอน ดังตัวอย่างของโรงงานบำบัดน้ำเสียเคหะ ชุมชนห้วยขวาง มีความสามารถในการบำบัดน้ำเสียได้ประมาณ 3,000 - 5,000 ลูกบาศก์เมตรต่อวัน หลังจากนั้นน้ำเสียผ่านกระบวนการบำบัดแล้วจะเหลือกากตะกอนที่ผ่านการรีดน้ำแล้วประมาณ 15 - 20 เปอร์เซ็นต์ โดยมีกากตะกอนจากโรงงานบำบัดประมาณ 8 ลูกบาศก์เมตรต่อสัปดาห์ (ฝ่ายจัดการ กากของเสีย กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม, 2532) ทั้งนี้ อรรวรรณ ศิริรัตน์พิริยะ (2532) ได้ประเมิน ไว้ว่า ประชากร 1 คน จะให้กากตะกอนประมาณ 60 กรัมกากตะกอนแห้งต่อวัน ดังนั้นหาก กรุงเทพมหานคร มีการบำบัดน้ำเสียทั่วถึงทุกพื้นที่จะได้กากตะกอนทั้งสิ้นประมาณ 350 ตันกากตะกอน แห้งต่อวัน แต่ปัญหาที่ตามมาจากการบำบัดน้ำเสียคือ การกำจัดกากตะกอนด้วยวิธีการที่เหมาะสม

วิธีการจัดการกากตะกอนมีหลายวิธี เช่น การถมที่ การนำไปทิ้งทะเล การเผาหรือการนำไป ใช้ประโยชน์ในพื้นที่การเกษตร ทั้งนี้กระบวนการและวิธีการการจัดการกากตะกอนในแต่ละพื้นที่จะแตกต่างกันไป เช่น ในประเทศอังกฤษมีการนำกากตะกอนไปใช้ประโยชน์ทางการเกษตร 40 เปอร์เซ็นต์ ทิ้งทะเล 30 เปอร์เซ็นต์ และเผาทิ้ง 4 เปอร์เซ็นต์ (Manson, 1986)

สำหรับการกำจัดกากตะกอนในประเทศไทย ยังไม่มีรายงานที่ระบุถึงรูปแบบการจัดการกาก ตะกอน แต่ได้มีการนำกากตะกอนไปผสมกับเศษใบไม้ ดิน และอื่นๆ เพื่อใช้เป็นปุ๋ยสำหรับปรับปรุง

คุณภาพดินสำหรับปลูกต้นไม้ในพื้นที่ที่มีความรับผิดชอบของการเคหะแห่งชาติ และมีบางส่วนที่นำไปทิ้งในพื้นที่ของกรุงเทพมหานคร

จากสภาพพื้นฐานอาชีพของคนไทยที่ประกอบอาชีพเกษตรกรรมเป็นส่วนใหญ่ ในแต่ละปีประเทศไทยได้มีการสั่งปุ๋ยจากต่างประเทศเป็นปริมาณมาก และเนื่องจากพื้นที่ประเทศไทยอยู่ในเขตร้อนชื้นซึ่งมีกิจกรรมของจุลินทรีย์ดินสูง จึงมีการสูญเสียธาตุอาหารพืชอย่างรวดเร็วจากสภาพธรรมชาติ ประกอบกับนโยบายของรัฐที่มุ่งเน้นการเร่งเพิ่มผลผลิต อีกทั้งเพื่อเป็นการสนับสนุนการใช้ประโยชน์จากของเสีย ประกอบกับการที่กากตะกอนมีส่วนประกอบที่เป็นธาตุอาหารพืชสูง มีศักยภาพเพียงพอที่จะใช้เป็นแหล่งธาตุอาหารพืช

ดังนั้น การนำกากตะกอนมาใช้เป็นปุ๋ยจึงเป็นสิ่งที่น่าสนใจเป็นอย่างยิ่ง ทั้งนี้พบว่าการใช้ประโยชน์กากตะกอนสามารถให้ผลผลิตผักคะน้าไม่แตกต่างจากการใช้ปุ๋ยเคมี (อรรพรรณ ศิริรัตน์พิริยะ, 2529) นอกจากนี้ในต่างประเทศได้มีการยอมรับการใช้ประโยชน์กากตะกอนในหลายประเทศ (Alloway, and Jackson, 1991; Hasbach, 1991)

แต่การใช้ประโยชน์กากตะกอนยังมีข้อจำกัด เนื่องจากลักษณะสมบัติของกากตะกอนมีความแปรปรวนสูง ด้วยความแตกต่างของกิจกรรมการใช้น้ำของชุมชน (ตารางที่ 1.1 )

ตารางที่ 1.1 ลักษณะของน้ำเสียจากกิจกรรมประจำวัน (ธงชัย พรรณสวัสดิ์ และคณะ, พุศศิกายัน 2530)

| ลักษณะของน้ำเสีย      | ค่าเฉลี่ยปริมาณน้ำเสียจากกิจกรรมประจำวันต่างๆ<br>(มิลลิกรัมต่อลิตร ยกเว้น พีเอช) |              |                  |               |                  |                     |
|-----------------------|--|--------------|------------------|---------------|------------------|---------------------|
|                       | ท่อ<br>ล้าง  | บ่อ<br>เกรอะ | การอาบน้ำ<br>น้ำ | การซัก<br>ผ้า | ครัวมี<br>ตะแกรง | ครัวไม่มี<br>ตะแกรง |
| บีโอดี                | 702  | 228          | 185              | 107           | 540              | 1774                |
| ซีโอดี                | 1,474  | 454          | 303              | 344           | 949              | 2,904               |
| ของแข็งแขวนลอย        | 559  | 126          | 60               | 57            | 213              | 1,189               |
| ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด | 300  | 213          | 21.8             | 12.8          | 17.6             | 114.2               |
| ฟอสเฟต                | 24   | 15.9         | 3.3              | 17.2          | 12.7             | 87.2                |
| พีเอช                 | 7.71   | 7.38         | 7.06             | 7.43          | 7.24             | 6.33                |
| เอฟไอจี               | 538  | 510          | 440              | 508           | 561              | 2,712               |

อีกทั้งกากตะกอนยังมีส่วนที่เป็นการเพิ่มความเสียงต่อสุขภาพ คือ เป็นแหล่งของสิ่งมีชีวิตต่างๆ ที่อาจก่อให้เกิดโรคในมนุษย์และสัตว์ต่างๆ เช่น ไช้พยาธิ จุลินทรีย์ (Matthews, 1987) ทั้งนี้ดัชนีที่

ใช้ในการบอกถึงความเสี่ยงคือ พยาธิและเชื้อซาลโมเนลลา (WHO Working Group, 1981) แต่ Burger (1983) Wallis และ Lechman (1983) พบว่าความเสี่ยงในกรณีนี้สามารถทำให้ลดลงได้ โดยการนำกากตะกอนไปฝังให้แห้งด้วยการตากแดด หรือด้วยการใช้ความร้อน

ปัจจัยจำกัดการใช้ประโยชน์กากตะกอนอีกประการหนึ่งคือ สารพิษที่ปนเปื้อนมากับกากตะกอน โดยสารพิษในกากตะกอนที่พึงระมัดระวังและได้รับความสนใจศึกษาวิจัยกันมากคือ โลหะหนัก (อรวรรณ ศิริรัตน์พิริยะ, 2532; Alloway and Ahren, 1990; Brooker และคณะ, 1984; Chander and Brooker, 1991) สารอินทรีย์เคมีต่างๆ ซึ่งย่อยสลายยากอีกทั้งยังเป็นพิษต่อสิ่งมีชีวิต (Fricke และคณะ, 1985) เช่น PCBs PAHs เป็นต้น

โลหะหนักที่มักพบในกากตะกอน คือ แคดเมียม ทองแดง เหล็ก แมงกานีส นิเกิล ตะกั่ว และสังกะสี โลหะหนักเหล่านี้จะสะสมในดินเพิ่มขึ้น ตามอัตราการใส่กากตะกอนที่เพิ่มขึ้น (อรวรรณ ศิริรัตน์พิริยะ, 2532; Hemphill และคณะ, 1982; Kelling และคณะ, 1977; Lutrick, Roberton, and Cornell, 1982; Sheaffer และคณะ, 1982) และสามารถสะสมอยู่ในดินได้เป็นเวลานาน

การนำกากตะกอนไปใช้ประโยชน์ ยังต้องคำนึงถึงสภาพนิเวศเดิมของดินในบริเวณนั้นด้วย โดยเฉพาะอย่างยิ่งจุลินทรีย์ดิน เนื่องจากในดินจะเป็นแหล่งของจุลินทรีย์หลายกลุ่ม และจุลินทรีย์ดินเหล่านี้มีบทบาทที่สำคัญอันเป็นประโยชน์อย่างมาก ทั้งทางตรงและทางอ้อมต่อสิ่งมีชีวิตอื่นๆ ซึ่งรวมถึงพืชและมนุษย์ด้วย

บทบาทของจุลินทรีย์ดินที่เป็นประโยชน์ เช่น ย่อยสลายอินทรีย์สาร มีส่วนช่วยทำให้เกิดฮิวมัส เพิ่มธาตุอาหารบางชนิดที่พืชต้องการ ช่วยในการดูดอาหารของพืช (Alexander, 1977; Flaig และคณะ, 1977) มีบทบาทสำคัญในการปรับปรุงโครงสร้างของดิน เช่น การสร้างเมือกหรือเส้นใยเชื่อมอนุภาคของดิน (Martin และคณะ, 1955) ควบคุมเชื้อโรคอื่น ๆ นอกจากนี้ยังได้มีการนำจุลินทรีย์ดินมาพัฒนาใช้ในการเกษตรกรรม เพื่อช่วยเพิ่มผลผลิตทางการเกษตร และลดต้นทุนการผลิต เช่น ใช้ประโยชน์ของจุลินทรีย์ดินบางชนิดที่มีคุณสมบัติตรึงไนโตรเจนจากดิน เพื่อทดแทนการใช้ปุ๋ยเคมี (สมศักดิ์ วั่งใน, 2528) ใช้ควบคุมแมลงศัตรูพืช (กิเชียร เสงส์สวัสดิ์, 2526) รวมทั้งได้มีการนำคุณสมบัติของจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลายอินทรีย์สาร มาใช้ในระบบบำบัดน้ำเสียแบบต่างๆ (สุจินต์ พนาปวุฒิมิกุล, 2528)

จากการศึกษาอิทธิพลของโลหะหนักในกากตะกอนที่มีต่อจุลินทรีย์ดิน พบว่าโลหะหนักในกากตะกอนมีผลกระทบต่อจุลินทรีย์ดินมาก กล่าวคือ ปริมาณของโลหะหนักที่เพิ่มขึ้น มีความสัมพันธ์อย่างมากกับการลดลงของกิจกรรมจุลินทรีย์ดิน (Nordgren, 1986; Pitchel and Hayes, 1990) เกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างของกลุ่มจุลินทรีย์ เช่น *Penicillium* sp. และ *Oidiodendron* sp. ลดจำนวนลง แต่ราพวกไม่สร้างสปอร์ และ *Paecilomyces* sp. มีปริมาณเพิ่มขึ้น (Nordgren, 1986) อีกทั้งพบว่าจุลินทรีย์ดิน



หลายชนิดสามารถเก็บสะสมโลหะหนัก ให้มีความเข้มข้นมากกว่าภายนอกเป็นพันเท่า (Shumate และคณะ, 1985)

จากบทบาทที่สำคัญของจุลินทรีย์ดินซึ่งเป็นผู้ย่อยสลาย และเป็นสิ่งมีชีวิตขั้นต้นในระบบนิเวศ การแปรเปลี่ยนสิ่งใดๆ อันก่อให้เกิดผลกระทบโดยตรงต่อจุลินทรีย์ดิน จึงเป็นเรื่องที่น่าสนใจศึกษาเป็นอย่างยิ่ง เพราะจะมีผลกระทบต่อคุณภาพของดินที่มีผลต่อเนื่องไปถึงคุณภาพของพืช สัตว์และคุณภาพชีวิตมนุษย์ในที่สุด นอกจากนี้แล้วในอนาคตอันใกล้ ประเทศไทยจะต้องเผชิญกับปัญหาในเรื่องการจัดการกากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียที่จะเกิดขึ้นเป็นปริมาณมากอีกด้วย

ในการศึกษาวิจัยนี้ได้มุ่งพิจารณา 2 ประเด็น คือ ประเด็นการลดความเสี่ยงจากเชื้อซาลโมเนลลาด้วยแสงแดด ก่อนนำกากตะกอนไปใช้ประโยชน์ โดยคำนึงถึงความเหมาะสมของลักษณะที่ตั้งของประเทศไทยซึ่งอยู่ในเขตร้อน ได้รับแสงแดดจัดทั้งปี อีกทั้งยังเป็นการประหยัดค่าใช้จ่าย ประเด็นที่เหลือคือการศึกษาอิทธิพลของโลหะหนักในกากตะกอนที่มีต่อกิจกรรมจุลินทรีย์ดิน ทั้งนี้กากตะกอนที่นำมาศึกษาเป็นกากตะกอนจากโรงงานบำบัดน้ำเสียเคหะชุมชนห้วยขวาง และนำมาศึกษาในห้องปฏิบัติการและในเรือนทดลอง เพื่อสามารถควบคุมตัวแปรที่ไม่ต้องการศึกษาได้ เช่น การชะล้างเนื่องจากน้ำฝน และเพื่อความแม่นยำในการเก็บตัวอย่างที่มีโอกาสเปลี่ยนแปลงตลอดเวลา

การศึกษาวิจัยในห้องปฏิบัติการนี้ ได้ทำการติดตามปริมาณซาลโมเนลลาในกากตะกอนก่อนนำมาใส่ในดินเพื่อหาระยะเวลาในการตากกากตะกอนที่เหมาะสม ซึ่งเมื่อนำกากตะกอนไปใส่ในดินแล้วไม่เพิ่มความเสี่ยงต่อการติดเชื้อซาลโมเนลลาในสัตว์หรือมนุษย์ จากนั้นจึงดำเนินการศึกษาวิจัยในเรือนทดลองเพื่อติดตามอัตราการหายใจ ซึ่งวัดปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์ที่ปลดปล่อยออกมา รวมทั้งศึกษาถึงจุลินทรีย์ดินกลุ่มต่างๆ คือ แบคทีเรีย รา และแอกติโนมัยซีท เพื่อบ่งบอกถึงกิจกรรมของจุลินทรีย์ดินภายหลังได้รับกากตะกอนจากโรงงานบำบัดน้ำเสียชุมชน และโลหะหนักในรูปอินทรีย์สาร

### วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาระยะเวลาที่เหมาะสมในการตากกากตะกอนเพื่อลดความเสี่ยงต่อเชื้อซาลโมเนลลา (Salmonella)
2. เพื่อศึกษาอิทธิพลของโลหะหนัก (Cd Cu Fe Mn Ni Pb Zn) ต่อกิจกรรมการย่อยสลายอินทรีย์สารเมื่อเติมกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชน 4 อัตรา คือ 20 40 60 และ 80 เมตริกตันต่อเฮกตาร์ โดยคลุกเคล้ากับดิน
3. เพื่อเปรียบเทียบอิทธิพลของโลหะหนัก (Cd Cu Fe Mn Ni Pb Zn) จากกากตะกอนบำบัดน้ำเสียชุมชนต่อกิจกรรมการย่อยสลายอินทรีย์สารของจุลินทรีย์ดินในดิน 2 ชนิด คือ ดินเหนียว และดินร่วน

### ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

การศึกษานี้ จะเป็นประโยชน์อย่างมากต่อการให้ข้อมูลที่จะเป็นแนวทางในการตัดสินใจถึงช่วงเวลาที่เหมาะสม ที่จะนำเอาภาคตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียชุมชนไปใช้ประโยชน์ทางการเกษตรได้อย่างเหมาะสมในการเพิ่มผลผลิตภายใต้ความปลอดภัย และมีประสิทธิภาพในการใช้ภาคตะกอนสูงสุด