

บทที่ 5

สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

ดินที่นำมาใช้ในการทดลองนั้นไม่มีประวัติการปนเปื้อน PAHs มาก่อน เมื่อทดสอบด้วย HPLC แล้วไม่พบสาร PAHs และเมื่อวิเคราะห์ลักษณะเนื้อดินจัดเป็นดินทราย (sandy soil) และมีอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนต่อฟอสฟอรัส (C:N:P) เท่ากับ 123 : 10 : 2 ซึ่งเป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมในการบำบัดสาร PAHs ในดิน ใกล้เคียงกับรายงานของ Hupe และคณะ (2001) ที่มีอัตราส่วนเท่ากับ 100 : 8 : 2 โดยนำดินนี้มาทำให้ปนเปื้อนสารไพรีนและฟิแนนทรีน ในการทดลองนี้ผู้วิจัยได้ใช้เศษใบไม้ที่ร่วงหล่นจากต้นไม้กลุ่มพืชตระกูลถั่ว ได้แก่ ต้นจามจุรี ต้นมะขาม และต้นนนทรี ซึ่งเป็นไม้ยืนต้น มักปลูกเป็นไม้ประดับให้ร่มเงาริมถนนและใบมีปริมาณมากมักใช้ในการหมักทำปุ๋ย (วชิรพงศ์ หวลบุตตา, 2542) ซึ่งใบไม้เป็นวัสดุตามธรรมชาติที่พบได้มาก

เมื่อนำใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรี ผสมกับดินในอัตราส่วน 1 : 9 แล้วนำมาคำนวณอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนต่อฟอสฟอรัส (C:N:P) พบว่าในดินผสมใบจามจุรีเท่ากับ 520 : 6 : 1, ในดินผสมใบมะขามเท่ากับ 647 : 6 : 1, ในดินผสมใบนนทรีเท่ากับ 399 : 5 : 1 ซึ่งการเติมใบไม้ทั้ง 3 ชนิดนี้จะช่วยเพิ่มสารอินทรีย์คาร์บอน สารไนโตรเจน รวมทั้งจุลินทรีย์ท้องถิ่นจากใบไม้ลงในดิน แม้ว่าอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนต่อฟอสฟอรัสจะแตกต่างจากรายงานของ Hupe และคณะ (2001) แต่จุลินทรีย์บนใบไม้ที่เติมลงไปยังสามารถย่อยสลายไพรีนและฟิแนนทรีนได้ หากการทดลองต่อไปมีการเติมแหล่งฟอสฟอรัสลงไปเพื่อให้มีสัดส่วนฟอสฟอรัสใกล้เคียงกับรายงานของ Hupe และคณะ (2001) แล้ว อาจช่วยให้การย่อยสลายเกิดได้มากขึ้น

ดินที่นำมาใช้ในการทดลองนี้เป็นแหล่งดินเดียวกับที่ นาริรัตน์ เจริญช่าง (2544) ใช้ในการทดลอง จากการทดลองพบว่าสิ่งมีชีวิตในดิน หรือจุลินทรีย์ท้องถิ่นในดินที่นำมาใช้ในการทดลองนี้ไม่สามารถย่อยสลายสารไพรีนและฟิแนนทรีนได้ ทั้งนี้เนื่องจากปริมาณสารไพรีนและฟิแนนทรีนที่ลดลงมีค่าใกล้เคียงกับดินที่ทำให้ปราศจากเชื้อ สอดคล้องกับรายงานของ นาริรัตน์ เจริญช่าง (2544) ซึ่งได้ทดลองเติมสารอาหารและสารอินทรีย์จากวัสดุการเกษตรที่ปราศจากเชื้อลงในดินก็ไม่สามารถทำให้เกิดการย่อยสลายสาร PAHs ได้ ทั้งนี้แสดงว่าตัวอย่างดินที่นำมาใช้ในการทดลองซึ่งเก็บมาจากใบไม้ ไม่เคยมีการปนเปื้อนสาร PAHs มาก่อน เป็นผลให้จุลินทรีย์ท้องถิ่นในดินไม่มีความคุ้นเคยกับสาร PAHs และปรับตัวเพื่อย่อยสลายสาร PAHs ได้ช้า หรือไม่มีจุลินทรีย์ที่สามารถปรับตัวให้มีกิจกรรมการย่อยสลายสาร PAHs ได้ แต่จำนวนแบคทีเรียทั้งหมดและราจะเพิ่มสูงกว่าในดินที่ไม่เติมสารอาหารจากวัสดุการเกษตร ซึ่งสารอาหารจากวัสดุการเกษตรนี้จะกระตุ้นการเจริญของจุลินทรีย์ในดินได้

จากผลการทดลองนำใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรี ที่ไม่ได้ฆ่าเชื้อ หรือมีปัจจัยทางชีวภาพคือมีจุลินทรีย์และสิ่งมีชีวิตในธรรมชาติเติมลงในดิน พบว่าช่วยทำให้สารไพรีนและพีแนนทรินลดลงอย่างรวดเร็วจากการเปรียบเทียบผลกับชุดการทดลองที่ฆ่าเชื้อ และดินตามธรรมชาติ โดยที่ใบมะขามช่วยให้ปริมาณสารไพรีนและพีแนนทรินลดเร็วที่สุด ซึ่งการลดลงอาจมีสาเหตุหลายประการด้วยกัน เช่น แหล่งสารอาหารจากใบไม้ส่งเสริมการเจริญของจุลินทรีย์ในดิน ทำให้สามารถย่อยสลายสาร PAHs ได้ หรือใบไม้อาจเป็นแหล่งจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลาย PAHs ในดินได้ หรือการดูดซับสาร PAHs เข้าสู่ใบไม้ทำให้ไม่สามารถสกัดออกมาได้ด้วยตัวทำละลายอินทรีย์ธรรมดาที่ใช้ในการทดลอง จึงตรวจไม่พบสาร PAHs ด้วยวิธี HPLC (นาริรัตน์ เจริญช่าง, 2544)

การลดลงของสาร PAHs เมื่อผสมใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรีลงในดินในสภาพปลอดเชื้อนั้นเกิดจากการดูดซับสาร PAHs เข้าไปอยู่ในอนุภาคดินและสารอินทรีย์จากใบไม้ทั้ง 3 ชนิดและการระเหย แต่เนื่องจากปริมาณสาร PAHs ที่สกัดได้จากดินผสมใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรีได้ปริมาณสูงกว่าดินที่ไม่ได้เติมใบไม้ จึงอาจกล่าวได้ว่าการเติมใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรีช่วยลดการจับกันระหว่างสาร PAHs กับอนุภาคดินทำให้สกัดได้ง่าย

เหตุผลอีกข้อหนึ่งที่ใบจามจุรี ใบมะขามและใบนนทรีช่วยลดการจับกันระหว่างสาร PAHs และอนุภาคดิน คือการที่มีการแย่งที่บริเวณที่ตำแหน่งจับบนอนุภาคดิน โดย Kastner และ Mahro (1996) แสดงปริมาณสาร PAHs ที่สกัดได้จากดินผสมปุ๋ยหมักในชุดควบคุมจะมีปริมาณสูงกว่าที่สกัดได้จากดินอย่างเดียว เนื่องจากปุ๋ยหมักช่วยลดการจับกันระหว่างสาร PAHs กับอนุภาคดิน โดยเข้าจับแทนที่บริเวณตำแหน่งที่เข้าจับบนอนุภาคดิน

ปริมาณสาร PAHs ที่สกัดได้ (extractability) จากดินปลอดเชื้อผสมใบมะขามปลอดเชื้อและใบนนทรีปลอดเชื้อจะสูงกว่าปริมาณ PAHs ที่สกัดได้จากดินปลอดเชื้อผสมใบจามจุรีปลอดเชื้อ แสดงว่าการจับสาร PAHs ของใบจามจุรีอยู่ในรูปแบบที่สกัดออกมาได้ยากกว่าใบมะขามและใบนนทรี ทั้งนี้อาจเนื่องจากใบจามจุรีมีลักษณะใบหนาเป็นมัน และแข็งกว่าใบมะขามและใบนนทรี ซึ่งมีความบางน้อยกว่า ใบจามจุรีจึงอาจมีชั้นแว็กซ์ที่ผิวด้านนอกมากกว่าใบมะขามและใบนนทรี อาจจะทำให้สะสม PAHs ได้มากกว่าและสกัดออกมายากกว่า ในขณะที่สาร PAHs ส่วนใหญ่ น่าจะอยู่ที่ผิวของใบมะขามและใบนนทรี ทำให้สกัดได้ง่ายกว่า นอกจากนี้องค์ประกอบของแว็กซ์ที่ผิวใบและสภาพสิ่งแวดล้อมยังส่งผลต่อการสะสม PAHs ที่ใบอีกด้วย (Jouraeva และคณะ, 2002) ปริมาณสาร PAHs ที่สกัดออกได้นี้ จะเป็นปริมาณที่จุลินทรีย์ในดินสามารถนำไปใช้ในกระบวนการเมแทบอลิซึมได้ ใบมะขามและใบนนทรีเมื่อผสมลงในดินจะทำให้ดินมีค่า bioavailability สูงกว่าใบจามจุรีที่ผสมในดิน

แต่อย่างไรก็ตาม การเติมใบไม้ลงไปในดินก็มีข้อดีเช่นเดียวกับการเติมปุ๋ยหมักที่เตรียมได้มาจากเศษของพืชผักต่าง ๆ คือช่วยเพิ่มการส่งผ่านออกซิเจน เป็นแหล่งจุลินทรีย์ที่มีความหลากหลาย สามารถควบคุมความเป็นกรดต่างในดิน และช่วยอุ้มน้ำได้ดี ดังรายงานของ OCCTC (2003)

ผลการทดลองตรวจนับแบคทีเรียย่อยสลายไฟรินและพีแนทรีนบนใบไม้แต่ละชนิดที่ใช้ในการทดลองและพบว่าใบมะขามและใบหนทมามีแบคทีเรียที่ย่อยสลาย PAHs เนื่องจากสามารถตรวจพบได้ในวันเริ่มต้นของการทดลอง อาจสรุปได้ว่าการเติมใบไม้ลงในดิน คือการเติมแบคทีเรียท้องถิ่นที่มีความคุ้นเคยกับสาร PAHs และสามารถปรับตัวย่อยสลายไฟรินและพีแนทรีนได้โดยปกติในธรรมชาติ จุลินทรีย์จะไม่สามารถย่อยสลายสาร PAHs ที่ปนเปื้อนในระยะแรกได้ แต่จะใช้เวลาในการปรับตัวระยะหนึ่งเพื่อให้สามารถย่อยสลายสาร PAHs ได้ (Trejo และ Quintero, 2000)

จำนวนแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและแบคทีเรียย่อยสลายไฟรินที่ตรวจพบในช่วงท้ายของการทดลองเมื่อเทียบกับปริมาณ PAHs ที่ลดลง มีข้อสังเกตคือ ตรวจพบแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและไฟรินสูงในวันที่ 14 และ 28 ตามลำดับ และมีแนวโน้มคงที่ตลอดการทดลอง ในขณะที่เดียวกันสารพีแนทรีนลดลงอย่างรวดเร็วเนื่องจากถูกย่อยสลายและลดต่ำมากจนเกือบตรวจไม่พบในวันหลัง ๆ และสารไฟรินซึ่งมีวงเบนซีนสูงกว่าพีแนทรีนถูกย่อยสลายได้ช้ากว่าพีแนทรีนแต่ปริมาณไฟรินก็มีแนวโน้มลดลงเช่นเดียวกับพีแนทรีน ซึ่งปริมาณพีแนทรีนและไฟรินที่ลดลงอาจเกิดการเปลี่ยนไปเป็นสารมัธยันต์ ในทางทฤษฎีจำนวนแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและไฟรินที่ตรวจพบควรลดลงแปรผันตามปริมาณพีแนทรีนและไฟรินที่เหลือ แต่ที่ตรวจพบปริมาณแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและแบคทีเรียย่อยสลายไฟรินมีแนวโน้มสูงคงที่ตลอดการทดลอง อาจเป็นเพราะแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและไฟรินที่เหลืออยู่ในหลอดทดลองอาจย่อยสลายสารมัธยันต์ที่เกิดขึ้นจากการย่อยสลายพีแนทรีนและไฟรินเพื่อใช้เป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงานต่อไป และปริมาณพีแนทรีนและไฟรินที่เหลือเพียงเล็กน้อยจากการย่อยสลายในหลอดทดลองอาจสามารถกระตุ้นการย่อยสลายสาร PAHs ของแบคทีเรียบนจานอาหารเลี้ยงเชื้อได้ ทำให้ตรวจพบแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและแบคทีเรียย่อยสลายไฟรินสูงในช่วงท้ายของการทดลอง นอกจากนี้แล้วจุลินทรีย์ที่อยู่ในหลอดทดลองยังสามารถใช้สารอินทรีย์ที่ได้จากดินและใบไม้เป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงานนอกเหนือจาก PAHs ได้อีก โดยที่อัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนต่อฟอสฟอรัสในดินผสมใบไม้ทั้งสามชนิดนั้น มีสัดส่วนของไนโตรเจนสูงกว่าที่มีในรายงานของ Hupe และคณะ (2001) แต่ไฟรินและพีแนทรีนที่เติมลงไปจะไปเพิ่มสัดส่วนของคาร์บอนมากขึ้น

จุลินทรีย์ในไบโมาฆามีความพรอมที่จะย่อยสลายสาร PAHs ได้มากกว่าจุลินทรีย์จากไบโนนทรีและไบจามจรีตามลำดับ โดยที่ตรวจพบจุลินทรีย์ย่อยสลายไฟรีนและพีแนนทรีนจากไบโมาฆาในวันเริ่มต้นของการทดลอง และจุลินทรีย์ในไบจามจรีจะใช้เวลาในการปรับตัวเพื่อย่อยสลายสาร PAHs มากที่สุด โดยจะพบแบคทีเรียย่อยสลายพีแนนทรีนและแบคทีเรียย่อยสลายไฟรีนในวันที่ 14 ของการทดลอง แม้ว่าในภายหลังจำนวนแบคทีเรียย่อยสลายพีแนนทรีนและแบคทีเรียย่อยสลายไฟรีนในไบโมาฆา ไบนนทรีและไบจามจรีจะเพิ่มขึ้นสูงใกล้เคียงกันตลอดการทดลองก็ตาม ซึ่งปริมาณแบคทีเรียที่เพิ่มขึ้นสูงนี้สอดคล้องกับรายงานของ Maier(2000) ที่กล่าวว่าเมื่อเห็นยวนำการย่อยสลายด้วยสารปนเปื้อนเป็นเวลานาน จนจุลินทรีย์สามารถปรับตัวให้คุ้นเคยได้แล้ว จะเพิ่มอัตราการย่อยสลายสารเหล่านั้นและมีการเจริญและเพิ่มจำนวนได้มากขึ้น ในขณะที่จำนวนแบคทีเรียในไบไม้ทั้ง 3 ชนิดใกล้เคียงกัน แต่จุลินทรีย์ในไบโมาฆาจะมีกิจกรรมการย่อยสลายดีกว่า สามารถย่อยสลายพีแนนทรีนและไฟรีนหมดภายใน 56 วัน ในขณะที่ยังมีพีแนนทรีนและไฟรีนเหลือในดินผสมไบโนนทรีและไบจามจรี การที่ยังตรวจพบพีแนนทรีนและไฟรีนในช่วงวันหลัง ๆ ของการทดลอง ทั้งที่ปริมาณแบคทีเรียย่อยสลายพีแนนทรีนและไฟรีนสูงคงที่ตลอดการทดลอง อาจเป็นเพราะจุลินทรีย์ลดกิจกรรมการย่อยสลายลงไปในในช่วงวันหลัง ๆ ของการทดลอง มีสาเหตุหลายประการ ได้แก่ จุลินทรีย์มีสารอาหารเพียงพอต่อการเจริญแล้ว เพราะในช่วงวันแรก ๆ ของการทดลอง จุลินทรีย์ต้องการแหล่งคาร์บอน อัตราการย่อยสลายพีแนนทรีนและไฟรีนในช่วงแรกจึงสูงมาก และย่อยสลายได้เป็นสารมัธยันต์ ซึ่งมีเพียงพอต่อการเจริญต่อไป จึงอาจไม่มีความจำเป็นที่ต้องเร่งย่อยสลายพีแนนทรีนและไฟรีน ทำให้ตรวจพบปริมาณพีแนนทรีนและไฟรีนในช่วงวันหลัง ๆ ของการทดลอง นอกจากนี้อัตราการย่อยสลายที่ลดลงอาจเกิดจาก PAHs บางส่วนถูกดูดซับอยู่ในอนุภาคดิน ทำให้จุลินทรีย์เข้าย่อยสลายยาก และอาจเกิดจากความไม่สม่าเสมอของจุลินทรีย์หรือ PAHs ที่อยู่ในดิน

การที่ตรวจพบแบคทีเรียย่อยสลายสารไฟรีนและพีแนนทรีนได้จากการเติมไบจามจรีไบโมาฆาและไบโนนทรีลงในดินที่ปนเปื้อนสาร PAHs อาจเนื่องมาจากไบไม้ทั้ง 3 ชนิดอยู่ในบริเวณที่มีการปนเปื้อนสาร PAHs จึงทำให้มีจุลินทรีย์ที่คุ้นเคยและสามารถปรับตัวในการย่อยสลาย PAHs ได้ สำหรับไบจามจรีนั้นเก็บมาจากบริเวณเดียวกับที่ นารีรัตน์ เจริญช่าง (2544) ใช้ทำการทดลอง โดยมาจากบริเวณที่มีการจราจรหนาแน่นตลอดทั้งปีมาเป็นระยะเวลาานไบจามจรีที่หล่นเป็นไบแก่และหลังจากนั้นจะถูกเก็บกวาดจากบริเวณที่หล่นไปทิ้ง ส่วนไบโนนทรีเก็บมาจากบริเวณเดียวกับไบจามจรี แต่จะมีความผูกพันมากกว่าไบจามจรีเนื่องจากไม่ได้มีการเก็บกวาดทุกวันเหมือนไบจามจรี ส่วนไบโมาฆาเก็บจากบริเวณการจราจรหนาแน่นน้อยกว่า แต่ไบโมาฆาจะมีความเก่า ผูกพันมากกว่าไบจามจรีและไบโนนทรีเพราะหล่นสะสมบนดินรอบโคนต้นไม้เป็นเวลานานเชื้อจุลินทรีย์จากบริเวณแวดล้อมที่เป็นดินจะส่งผลให้ไบโมาฆาที่สะสมในบริเวณนั้น

มีปริมาณและชนิดของแบคทีเรียมากกว่าไบโจามจุรีและไบนนทรี ซึ่งการที่ไบมะขามหล่นลงบริเวณดิน เป็นโอกาสให้ได้รับจุลินทรีย์ที่มีความหลากหลายสูง โอกาสที่กลุ่มจุลินทรีย์จะมีแบคทีเรียย่อยสลายพีแนนทรีนและไพรีนปะปนอยู่จะมีมากกว่าไบโจามจุรีและไบนนทรี จุลินทรีย์บนผิวไบมะขามจึงมีแหล่งที่มาจากทั้งอากาศและดินในบริเวณนั้น

จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่าการเติมปัจจัยทางชีวภาพลงไปในพื้นที่ปนเปื้อนพีแนนทรีนและไพรีน ได้แก่ ไบโจามจุรี ไบมะขามและไบนนทรี จะช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการย่อยสลายพีแนนทรีนและไพรีนได้ โดยพีแนนทรีนและไพรีนมีแนวโน้มลดลงเมื่อเวลาการบ่มเพิ่มมากขึ้น และพบว่าบริเวณที่มีอากาศปนเปื้อนด้วยสาร PAHs มากไม่ได้เป็นปัจจัยในการกระตุ้นการย่อยสลายสาร PAHs เพียงอย่างเดียว และเป็นไปได้ที่มีปัจจัยหลาย ๆ ประการร่วมกัน เช่น ระยะเวลาที่ไบไม้ร่วงหล่นสะสมที่พื้นดิน ปิยะวรรณ เพชรภา (2545) รายงานว่าการเติมไบโจามจุรีและไบประดู่ที่เก็บจากบริเวณที่มีการปนเปื้อนเขม่าและควันรถยนต์ในอากาศน้อย แต่ปล่อยทิ้งไว้เป็นระยะเวลานานแล้ว จะกระตุ้นการย่อยสลายไพรีนโดยแบคทีเรียจากไบโจามจุรีและไบประดู่ได้ดีกว่าไบโจามจุรีและไบประดู่จากแหล่งที่มีการปนเปื้อนในอากาศสูงแต่ปล่อยทิ้งไว้เป็นระยะเวลาสั้น และปัจจัยอื่น ๆ ได้แก่บริเวณที่ไบไม้ร่วงหล่นลงไปสะสม เช่น ถ้าเป็นดินจะมีปริมาณจุลินทรีย์ธรรมชาติมากกว่าบริเวณที่เป็นถนน เป็นผลให้มีความหลากหลายของจุลินทรีย์ที่ท้องถิ่นในดิน นอกจากนี้ยังขึ้นอยู่กับลักษณะของไบไม้ที่จะเอื้อต่อการเก็บกักจุลินทรีย์จากสิ่งแวดล้อม รวมถึงองค์ประกอบของไบไม้ด้วย โดยที่ไบพีชมีลักษณะเป็นส่วนประกอบนอกเหนือจากเซลลูโลส เฮมิเซลลูโลสและไซแทน ซึ่งลักษณะโครงสร้างเป็นวงอะโรมาติกคล้ายคลึงกับ PAHs ดังนั้นจุลินทรีย์ที่เจริญบนไบพีช จึงอาจย่อยสลายลักษณะนี้ได้ เกิดการชักนำให้จุลินทรีย์ย่อยสลาย PAHs ได้ด้วย Juhasz และ Naidu (2000) ได้คัดแยกกลุ่มจุลินทรีย์จากไบและเปลือกของต้นยูคาลิปตัสและต้นสนที่มีการย่อยสลายบางส่วน (semi-decomposed) พบว่าสามารถย่อยสลายพีแนนทรีน สารประกอบคลอรีน และ nitroaromatic เช่น ดีดีที และสารมัลธินต์ได้ เขาคิดว่าสารประกอบธรรมชาติในพีชอาจกระตุ้นยีนของจุลินทรีย์เพื่อย่อยสลายสารประกอบเหล่านี้ Gilbert และ Crowley (1997) ได้พิสูจน์ว่าส่วนประกอบของพีช เช่น *l*-carvone, limonene, *p*-cymene และ isoprene ซึ่งมีโครงสร้างไม่อิ่มตัว *para*-menthane สามารถกระตุ้นให้ *Arthrobacter* sp. สายพันธุ์ B1B ย่อยสลายสาร polychlorinated biphenyl (PCBs) แบบโคเมแทบอลิซึมได้ ดังนั้นการเติมไบไม้ที่มีการย่อยสลายบางส่วน จึงเป็นการเติมกลุ่มจุลินทรีย์ที่มีการชักนำให้ย่อยสลาย PAHs ลงในดินที่ปนเปื้อนได้ด้วย

แต่ในบางชุดการทดลองจะตรวจพบปริมาณ PAHs เพิ่มสูงขึ้น อาจเป็นเพราะความไม่สม่ำเสมอของเชื้อหรือ PAHs ที่อยู่ในดิน และอาจเป็นเพราะ PAHs ติดข้างหลอด ทำให้จุลินทรีย์บนไบไม้ที่เติมลงไปเข้าย่อยสลายได้ยาก

สารไพรีน เป็นสารที่มีวงแหวนเบนซีน 4 วง ละลายน้ำได้น้อยและมีความคงทนสูง แต่ก็มีจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลายได้สมบูรณ์ แบคทีเรียส่วนใหญ่และเชื้อราที่ย่อยสลายได้มักมีการย่อยสลายแบบโคเมแทบอลิซึม (Wilson และ Jones, 1993) แต่อย่างไรก็ตาม การอยู่ร่วมกันของจุลินทรีย์ (microbial consortium) ทำให้เกิดการเข้าย่อยสลายสารอินทรีย์ปนเปื้อนที่มีปริมาณมากได้ดี ซึ่งจุลินทรีย์เพียงชนิดเดียวอาจย่อยสลาย PAHs ได้ไม่สมบูรณ์ การย่อยสลายอย่างสมบูรณ์นั้นมีผลมาจากการย่อยสลายของจุลินทรีย์ที่อยู่ร่วมกัน โดยการดำรงชีพแบบพึ่งพาและการย่อยสลายแบบโคเมแทบอลิซึม (Trejo และ Quintero, 2000)

การย่อยสลายสาร PAHs ในดินที่เติมไบโमाอาจเปรียบเทียบกับกับการย่อยสลายสาร PAHs ในดินที่เติมปุ๋ยหมัก ดังรายงานของ Kastner และ Mahro (1996) ว่าการใช้ปุ๋ยหมักเร่งการย่อยสลายสาร PAHs (พีแนทรีน แอนทราซีน ฟลูออแรนทรีน และไพรีน) เกิดขึ้นโดยการย่อยสลายแบบโคเมตาบอลิซึมหรือการย่อยสลายแบบออกซิเดชันที่ไม่มีความจำเพาะต่อสับสเตรท (unspecified oxidative metabolism) ของจุลินทรีย์ท้องถิ่นในปุ๋ยหมัก

นาริรัตน์ เจริญช่าง (2544) รายงานว่าราอาจไม่มีบทบาทชัดเจนในการย่อยสลาย PAHs เนื่องจากตรวจพบราเพิ่มจำนวนขึ้นในชุดดินที่ไม่ฆ่าเชื้อแต่ปริมาณสาร PAHs ก็ไม่ลดลง ในขณะที่แบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนเพิ่มจำนวนขึ้นสัมพันธ์กับปริมาณพีแนทรีนที่ลดลง นอกจากนี้ Kastner และคณะ (1995) รายงานการย่อยสลายสารแอนทราซีนของจุลินทรีย์ทั้งราและแบคทีเรียในดินผสมปุ๋ยหมัก พบว่าเมื่อยับยั้งการเจริญของแบคทีเรียจะไม่มีกรย่อยสลายสารแอนทราซีนและเมื่อยับยั้งการเจริญของรา การย่อยสลายอย่างสมบูรณ์จะลดลงเพียงเล็กน้อย แสดงว่าแบคทีเรียมีบทบาทสำคัญในกระบวนการย่อยสลายแอนทราซีนที่ปนเปื้อนในดินผสมปุ๋ยหมัก ดังนั้นในการทดลองนี้จึงตรวจนับแต่จำนวนแบคทีเรียย่อยสลายพีแนทรีนและไพรีน แต่อย่างไรก็ตามการย่อยสลายแบบโคเมแทบอลิซึมของรากกลุ่มไวท์รอต (White rot fungi) นั้นยังมีความสำคัญเนื่องจากมีการปล่อยเอนไซม์ที่ไม่จำเพาะต่อสับสเตรท ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างของสาร PAHs ที่มีวงแหวนเบนซีน 5-6 วงได้ (Dhawale และคณะ, 1992)

จุลินทรีย์ในไบโมาชามใช้ระยะเวลาในการปรับตัวเพื่อย่อยสลายพีแนทรีนและไพรีนในการทดลองน้อยและมีความสามารถย่อยสลายพีแนทรีนและไพรีนได้รวดเร็วกว่าจุลินทรีย์ในไบโมาจรีและไบนนทรี ดังนั้นจึงคัดเลือกไบโมาชามาทดลองหาความเข้มข้นของพีแนทรีนและไพรีนสูงสุดที่สามารถย่อยสลายได้ดี ซึ่งการทดลองของนาริรัตน์ เจริญช่าง (2544) พบว่าจุลินทรีย์ในไบโมาจรีมีกิจกรรมการย่อยสลายพีแนทรีน ฟลูออแรนธิน และไพรีนที่ความเข้มข้น 0.1 มิลลิกรัมต่อกรัมดินได้ดี ตรวจไม่พบพีแนทรีน และไพรีน ในวันที่ 28 และ 42 ตามลำดับ การทดลองนี้จึงได้เพิ่มความเข้มข้นของเริ่มต้นของพีแนทรีน และไพรีนจาก 0.1 มิลลิกรัมต่อกรัมดินเป็น 1.0 มิลลิกรัมต่อกรัมดิน เพื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพของจุลินทรีย์ในไบโมาจรี

ไบโมาซและไบบิโตรี โดยพบว่าเมื่อเพิ่มความเข้มข้นของสาร PAHs ความเร็วในการย่อยสลายจะลดลงตามลำดับ โดยที่ความเข้มข้น 1.0 มิลลิกรัมต่อกรัมดินเป็นความเข้มข้นสาร PAHs ที่จุลินทรีย์ในดินผสมไบโมาซย่อยสลายได้รวดเร็วที่สุดและตรวจไม่พบหลังจาก 56 วัน และเมื่อความเข้มข้นของสาร PAHs เพิ่มขึ้นจนถึง 4.0 มิลลิกรัมต่อกรัมดินแล้ว การย่อยสลายไพรีนเกือบไม่เกิดขึ้น ปริมาณไพรีนที่เหลือในวันสุดท้ายของการทดลองยังคงใกล้เคียงกับวันแรก ซึ่งอาจเป็นไปได้ว่าในดินอาจมีการจำกัดการใช้สารอาหารเนื่องจากความเข้มข้นของคาร์บอนที่มีอยู่ในแหล่งดินนั้นสูงเกินไป (Bowlen และ Kosson, 1995) หรือความเข้มข้นของสาร PAHs ที่สูงเกินไปเป็นพิษต่อเซลล์ของจุลินทรีย์ โดยเพิ่ม permeability ของเซลล์เมมเบรน ทำให้เซลล์แตก (Sikkenma และคณะ, 1995) แต่เหตุผลประการหนึ่งที่ใช้สาร PAHs ความเข้มข้นสูงเติมลงไปในดินเหนียวน่าให้เกิดการย่อยสลายสาร PAHs และการหาค่าสูงสุดของปริมาณ PAHs ที่ย่อยสลายได้ดี นำไปสู่การรู้ค่า bioavailability ที่เหมาะสมต่อการทำงานของจุลินทรีย์ในดินควรจะเป็นอย่างไร เพราะความเข้มข้นของสารเป็นปัจจัยสำคัญที่มีต่อการเข้าย่อยสลายสารของจุลินทรีย์ นอกจากนี้ PAHs ที่เติมลงไปดินบางส่วนจะถูกดูดซับไว้กับเนื้อดินทำให้จุลินทรีย์ไม่สามารถนำไปใช้ได้ มีรายงานการทดลองเติมพีแนนทรินลงในปุ๋ยหมักที่ทำจากวัสดุเพาะเห็ด ช่วยทำให้จุลินทรีย์ท้องถิ่นในปุ๋ยหมักใช้สารอาหารได้ดีขึ้น เนื่องจากการกระตุ้นการย่อยสลายจากพีแนนทรินความเข้มข้นสูงที่เติมลงไป (Reid และคณะ, 2002) แต่ถ้าความเข้มข้นของสาร PAHs น้อยอาจไม่กระตุ้นการย่อยสลายสารเคมีอาจมีความคงทนอยู่ในสิ่งแวดล้อมได้ในปริมาณต่ำ ๆ อาจเป็นปัญหาสำคัญหากสะสมและเป็นพิษต่อสิ่งมีชีวิตโดยเข้าสู่ห่วงโซ่อาหาร (Boethling และ Alexander, 1979)

ปัจจัยหลายอย่างที่มีผลต่อการจำกัดจำนวนและกิจกรรมของจุลินทรีย์ในดิน ปัจจัยที่สำคัญได้แก่ ความชื้นในดิน ซึ่งการย่อยสลายสารอินทรีย์ในดินในสภาวะที่มีอากาศจะเกิดได้เมื่อสามารถใช้ความชื้นในดินได้ (Loehr, 1992) ซึ่งความชื้นในดินจะช่วยให้จุลินทรีย์หรือเอนไซม์แพร่กระจายทั่วถึงในดินได้มากขึ้น ดังนั้นดินจึงต้องมีการปรับปรุงดินให้มีความชื้นที่เหมาะสมก่อนที่จะทำการบำบัดด้วยวิธีการย่อยสลายแบบใช้อากาศ (King และคณะ, 1998) ซึ่งการเติมไบโมาซไปเป็นการปรับปรุงลักษณะเนื้อดินจะส่งผลต่อความชื้นในดินได้ (Riser-Roberts, 1992) โดยเพิ่มช่องว่างในดิน ทำให้รักษาความชื้นและออกซิเจนในดินปนเปื้อนได้ดีขึ้น จากการทดลองพบว่าความชื้น 70 เปอร์เซ็นต์ของความจุสูงสุดของการอุ้มน้ำ เป็นความชื้นที่เหมาะสมที่สุดในการย่อยสลายพีแนนทรินและไพรีนความเข้มข้น 2.0 มิลลิกรัมต่อกรัมดินที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส โดยใช้จุลินทรีย์จากไบโมาซ แต่การย่อยสลายพีแนนทรินและไพรีนที่ความชื้น 60 และ 80 เปอร์เซ็นต์ สามารถเกิดขึ้นได้แต่ช้ากว่าที่ความชื้น 70 เปอร์เซ็นต์ สอดคล้องกับรายงานของ King และคณะ (1998) ที่รายงานว่าความชื้นที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายในสภาพมีอากาศจะอยู่

ในช่วง 10-25 เปอร์เซ็นต์ต่อน้ำหนักดิน หรือ 20-70 เปอร์เซ็นต์ของความจุสูงสุดของการอุ้มน้ำ แต่ในการทดลองนี้ ความชื้น 60 เปอร์เซ็นต์ของความจุสูงสุดของการอุ้มน้ำ ยังทำให้การย่อยสลายไม่ดีพอ เนื่องจากปริมาณน้ำที่นำไปใช้ได้น้อยกว่าปริมาณที่เหมาะสมอาจจะจำกัดการละลายของสารอาหารที่ส่งผ่านเข้าสู่เซลล์ และที่ความชื้น 80 เปอร์เซ็นต์ของความจุสูงสุดของการอุ้มน้ำอาจสูงเกินไป การย่อยสลายลดลงอาจเพราะการส่งผ่านออกซิเจนอาจถูกจำกัดได้ (Loehr, 1992)

เมื่อได้ความชื้นที่ 70 เปอร์เซ็นต์ของความจุสูงสุดของการอุ้มน้ำที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายพีแนนนทรินและไพรีนความเข้มข้น 2.0 มิลลิกรัมต่อกรัมดิน ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส โดยใช้จุลินทรีย์จากไบโมาซมาแล้ว จึงนำมาปรับสภาพอุณหภูมิในการบ่ม โดยเพิ่มเป็น 35 และ 40 องศาเซลเซียส จากการทดลองพบว่าที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียสทำให้จุลินทรีย์ในไบโมาซย่อยสลายพีแนนนทรินและไพรีนที่ความชื้น 70 เปอร์เซ็นต์ได้ดีที่สุด สอดคล้องกับรายงานของ OCCTC (2003) ที่พบว่าเมื่อเติมจุลินทรีย์ที่มีการปรับตัวให้คุ้นเคยลงในดินที่ปนเปื้อนแล้วควบคุมอุณหภูมิที่ 35 องศาเซลเซียส จะทำให้อัตราการย่อยสลายเพิ่มขึ้นมากกว่าดินที่อุณหภูมิปกติ ซึ่งอุณหภูมิที่อบอุ่นจะทำให้จุลินทรีย์มีกิจกรรมการย่อยสลายสูงสุด (Ensley และ DeFlaun, 1995) อาจเป็นอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์ที่ใช้ในการย่อยสลายสาร PAHs ในการทดลองนี้ได้ใช้ชุดทดลองที่มีขนาดเล็ก (ดิน 2 กรัม) ความร้อนที่เกิดจากการทับถมของดินจึงไม่เกิด ดังนั้นในการทดลองที่มีขนาดใหญ่จะมีความร้อนเกิดขึ้นจากการทับถมของดินปริมาณมาก จึงเป็นการแสดงว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมในการบำบัดจริง ควรควบคุมให้อยู่ในช่วง 35 องศาเซลเซียส

เมื่อได้ความชื้นและอุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับจุลินทรีย์ในไบโมาซในการย่อยสลายพีแนนนทรินและไพรีนแล้ว จึงทดลองปรับการให้อากาศ โดยการเปิดฝาเกลียวให้อากาศและเติมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ซึ่งผลการทดลองพบว่าการเปิดฝาเกลียวให้อากาศ 1 หรือ 2 ครั้งต่อสัปดาห์ ไม่ทำให้การย่อยสลายพีแนนนทรินและไพรีนแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ สอดคล้องกับรายงานของ Findlay และคณะ (1995) ที่ได้ศึกษาผลของความถี่ในการให้อากาศโดยการเปิดให้อากาศ พบว่าการย่อยสลาย PAHs ในการทดลองที่ไม่ให้อากาศแล้วมีการสกัดในวันที่ 6 และการทดลองที่เปิดให้อากาศทุก 2 วัน แล้วสกัดในวันที่ 4 มีอัตราการย่อยสลาย PAHs ใกล้เคียงกัน ดังนั้นการให้อากาศ 1 ครั้งต่อสัปดาห์จึงเพียงพอต่อการย่อยสลายพีแนนนทรินและไพรีนในหลอดทดลอง และปริมาตรของดินผสมไบโมาซในหลอดทดลองมีขนาดเล็กเมื่อเทียบกับขนาดหลอดทดลอง (1/7 ของขนาดหลอดทดลอง) ทำให้ที่ว่างที่เหลืออยู่มีปริมาตรอากาศภายในหลอดที่อาจมีเพียงพอต่อการย่อยสลายภายในช่วงเวลาหนึ่งสัปดาห์ และดินมีความพรุนเพิ่มขึ้นจากการเติมไบโมาซลงไปทำให้ช่วยรักษาปริมาณออกซิเจนได้ดี และการให้ออกซิเจนโดยการเติมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ความเข้มข้น 0.01 0.03 และ 0.05 เปอร์เซ็นต์ พบว่าไม่ทำให้การย่อยสลาย

พีแนนทรินและไพรีนแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ เนื่องจากปริมาณไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ที่เติมน้อยเกินไปจนไม่เห็นความแตกต่าง อาจกลายเป็นน้ำและออกซิเจนก่อนเติมในตัวอย่างดินและการเติมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์และมีการย่อยสลายใกล้เคียงกับการเปิดฝาเกลียวให้อากาศ แต่ปริมาณพีแนนทรินและไพรีนในวันสุดท้ายของการทดลองเหลือมากกว่าการทดลองเปิดฝาเกลียวให้อากาศเล็กน้อย ซึ่งการให้อากาศโดยการเติมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ให้เกิดการสลายเป็นออกซิเจนภายในดินที่ปนเปื้อนอาจไม่เห็นผลการกระตุ้นการย่อยสลายที่ชัดเจนนั้น อาจเป็นเพราะปริมาณของดินผสมไบโอมะขามในหลอดทดลองมีขนาดเล็ก จุลินทรีย์ที่อยู่ในดินปนเปื้อนผสมไบโอมะขามสามารถใช้อากาศที่อยู่ภายในหลอดเพื่อการย่อยสลายได้เพียงพอ จึงอาจไม่ต้องการออกซิเจนเพิ่มเติมจากไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ และไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ที่เติมลงไปอาจทำปฏิกิริยากับสารอินทรีย์คาร์บอนที่อยู่ในดินและไบโอมะขามอย่างรวดเร็ว เกิดการสลายตัวเป็นออกซิเจนอย่างรวดเร็ว จุลินทรีย์จึงอาจไม่จำเป็นต้องใช้ใช้ออกซิเจนที่มาจากไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์นี้

อาจกล่าวได้ว่า การปรับพารามิเตอร์ต่าง ๆ ได้แก่ ความชื้น อุณหภูมิในการบ่ม และการให้อากาศก่อนการย่อยสลายพีแนนทรินและไพรีนโดยจุลินทรีย์ในไบโอมะขามจะช่วยให้อัตราการย่อยสลายเกิดได้เร็วขึ้นกว่าการไม่ปรับพารามิเตอร์เหล่านี้ โดยในการทดลองนี้พบว่าความชื้นและอุณหภูมิในการบ่มเป็นพารามิเตอร์ที่สำคัญที่กระตุ้นให้อัตราการย่อยสลายเกิดได้เร็วขึ้น แต่เนื่องจากการทดลองที่มีขนาดเล็ก การให้อากาศจึงยังไม่เห็นผลอย่างชัดเจนในการกระตุ้นการย่อยสลาย

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย