

บทที่ 5

สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

Charoenchang และคณะ (2003) ได้ใช้วัสดุทางการเกษตร ใน การส่งเสริมการย่อยสลายสารประกอบ PAHs โดยวิธีทางชีวภาพ พบว่าการใช้เปลือกถั่วลิสงและใบจามจุรี สามารถเร่งให้เกิดการย่อยสลายสาร PAHs ในดินที่ปนเปื้อนได้อย่างมีประสิทธิภาพ และจากการศึกษาองค์ประกอบในใบไม้ของพืชตระกูลถั่วได้แก่ ในมะขาม ใบจามจุรี และใบบันทู (สุพินดา ศิริราศิลป์, 2545) พบว่าใบพืชตระกูลถั่วมีปริมาณอินทรีย์ carbon อนสูงในโครงสร้าง ซึ่งคาดว่าแหล่งสารอาหารจากใบมะขามช่วยกระตุ้นและส่งเสริมการเจริญของแบคทีเรียย่อยสลายโพรินที่ปนเปื้อนในดินทดลอง อีกทั้งยังเป็นที่อยู่อาศัยของแบคทีเรียหลายชนิด (Hirano และ Upper, 1991; Yadav และคณะ, 2004) จึงคาดว่าปริมาณสารอาหารจากเศษใบไม้อาจจะมีผลทำให้กลุ่มแบคทีเรียที่แยกจากปุ๋ยหมักในมะขามสามารถเจริญเติบโตและปรับตัวได้ดีกว่ากลุ่มแบคทีเรียที่แยกมาจากปุ๋ยหมักในจามจุรีและใบบันทู ผลกระทบการเหลวไหลน้ำให้เกิดการย่อยสลายสารปนเปื้อน เป็นเวลานาน ทำให้แบคทีเรียมีการปรับตัวให้คุ้นเคยกับสภาพแวดล้อม มีการเจริญเติบโตเพิ่มจำนวน และกระตุ้นให้เกิดการย่อยสลายสารได้ดีขึ้น (Maier, 2000) ซึ่งในมะขามที่ใช้ในการศึกษาครั้งนี้นั้น มีการทับถมกันเป็นเวลานานจุลินทรีย์ที่ทำหน้าที่ย่อยสลายเศษจากใบไม้ (decomposer microorganisms) สามารถเจริญได้และเนื่องจากใบไม้มีลิกนินซึ่งมีโครงสร้างเป็นวงอะโนมาติก เป็นส่วนประกอบคล้ายคลึงกับสาร PAHs ดังนั้นจุลินทรีย์ที่เจริญได้บนใบไม้จึงอาจย่อยสลายลิกนินและซักนำให้จุลินทรีย์ย่อยสลายสาร PAHs ได้ เช่นกัน (Wilson และ Jones, 1993) ในขณะที่ ในจามจุรีและใบบันทูเก็บจากบริเวณภายในจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ซึ่งเป็นบริเวณอยู่ใกล้เคียงกับพื้นที่ที่มีการจราจรหนาแน่นตลอดทั้งปีและไม่มีการทับถมของเศษใบไม้ คาดว่าพืชที่ปลูกในบริเวณดังกล่าวมีโอกาสสัมผัสกับสาร PAHs ที่เกิดจากกระบวนการเผาไหม้น้ำมันที่ไม่สมบูรณ์ของเครื่องยนต์ที่ใช้เป็นยานพาหนะ

การคัดแยกแบคทีเรียจากสิ่งแวดล้อมทำได้หลายวิธีและอาจใช้เทคนิคอื่นๆ ร่วมด้วยเทคนิคที่นิยมใช้กันโดยทั่วไปในการคัดแยกแบคทีเรียที่สามารถย่อยสลายสาร PAHs คือเทคนิคที่เรียกว่า enrichment liquid culture ซึ่งมีรายงานจำนวนมากประสบความสำเร็จในการคัดแยกด้วยวิธีนี้ แต่พบว่าแบคทีเรียที่คัดแยกได้ส่วนใหญ่นั้นจัดอยู่ในสกุล *Pseudomonas* sp., *Rhodococcus* sp., *Sphingomonas* sp. (Bouchez และคณะ, 2000; Grifoll และคณะ, 1995; Walter และคณะ; 1991; Mueller และคณะ, 1990; Supaka และคณะ, 2001; Prapatsornpinyo, 2003; อรสาภาร์ สายเพชร, 2545) ที่สามารถย่อยสลายสาร PAHs ที่มีน้ำหนักไม่เล็กต่ำและมีไม่

มากนักที่สามารถย่อยสลายสาร PAHs ที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงได้ นอกจากนี้สามารถแยก *Mycobacterium* sp. (Boldrin และคณะ, 1993; Churchill และคณะ, 1999; Dean-Ross และ Cerniglia, 1996) ได้ เช่นกัน ซึ่งแบคทีเรียดังกล่าวมักจะได้จากตัวอย่างแหล่งดินหรือตะกอนดินจากแหล่งน้ำที่มีการปนเปื้อนสาร PAHs

Bastieans และคณะ (2000) พบว่าวิธีการคัดแยกจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลายสาร PAHs ในดินปนเปื้อนสาร PAHs จากแหล่งเดียวกันด้วยวิธี Enrichment liquid culture และการใช้วัสดุดูดซับ (เทฟлон) พบว่าทั้ง 2 วิธีสามารถแยกจุลินทรีย์ที่ย่อยสลายสาร PAHs ได้ แต่กลับพบว่าสายพันธุ์ของจุลินทรีย์ที่คัดแยกจาก 2 วิธีมีความแตกต่างกัน นั่นคือการใช้แผ่นเทฟлонเป็นการเลียนสภาพสิ่งแวดล้อมในส่วนที่เป็นของแข็งไม่ละลายน้ำในดินที่ดูดซับสาร PAHs เอาจริง

ในงานวิจัยนี้ได้แยกกลุ่มแบคทีเรียที่มีความสามารถในการย่อยสลายไฟรินจากปุ๋ยหมักในพืชตระกูลถั่วโดยใช้แผ่น PTFE ที่เคลือบด้วยไฟริน ซึ่งสามารถสกัดไฟรินที่อยู่บนแผ่น PTFE ได้ถึง 1.93 มิลลิกรัมและส่วนไฟรินที่ละลายน้ำได้มีปริมาณน้อยมาก (0.021 มิลลิกรัม) ซึ่งปริมาณไฟรินส่วนที่หายไปนั้นอาจจะไม่ถูกสกัดออกมากจากแผ่น PTFE จากวิธีการนี้สามารถแยกกลุ่มจุลินทรีย์ที่มีความสามารถในการย่อยสลายไฟรินได้จากปุ๋ยหมักในมะขามและปุ๋ยหมักใบจามจุรี เมื่อเปรียบเทียบความสามารถในการย่อยสลายไฟรินพบว่ากลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้จากปุ๋ยหมักในมะขาม (STK) สามารถย่อยสลายไฟรินได้ดีกว่ากลุ่มแบคทีเรียที่ได้จากปุ๋ยหมักใบจามจุรี (SSK) และไม่มีแบคทีเรียที่ย่อยสลายไฟรินจากปุ๋ยหมักในนั้นหรือแยกได้ด้วยวิธีนี้ ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากการบริเวณที่เก็บตัวอย่างไม่แม่ตั้งติดตั้งที่ได้กล่าวไว้ข้างต้น ทำให้แบคทีเรียที่แยกได้จากปุ๋ยหมักในมะขามมีประสิทธิภาพในการย่อยสลายไฟรินได้ดีที่สุด เมื่อเปรียบเทียบการย่อยสลายไฟรินโดยกลุ่มแบคทีเรียซึ่งแยกมาจากดินปนเปื้อนสาร PAHs ประกอบด้วย *Pseudomonas cepacia* สายพันธุ์ VUN10,001 VUN 10,002 และ VUN 10,003 โดย Juhasz และคณะ (1997) พบว่าอัตราการย่อยสลายไฟรินไม่แตกต่างกันมากนัก นั่นคือสามารถย่อยไฟรินได้ 94 % ภายในเวลา 7 วัน ในขณะที่กลุ่มแบคทีเรีย STK ย่อยสลายไฟรินได้慢ภายในเวลา 8 วัน ที่ความเข้มข้นของไฟรินเริ่มต้น 100 มก.ต.อลิตร์เท่ากัน

หลังจากนำกลุ่มแบคทีเรีย STK มาแยกแบคทีเรียบริสุทธิ์และจำแนกชนิดของแบคทีเรียโดยอาศัยลักษณะทางสรีรวิทยา ปฏิกิริยาทางชีวเคมีร่วมกับการวิเคราะห์ลำดับนิวคลีโอไทด์ 16 เอส ไอโซเมลติเอ็นเอ พบว่ากกลุ่มแบคทีเรีย STK ประกอบด้วยแบคทีเรีย STK1 STK2 และ STK3 มีความคล้ายคลึงกับแบคทีเรียที่จัดอยู่ในจีนัส *Zoogloea* sp., *Stenotrophomonas* sp. และ *Mesorhizobium* sp. โดยมีเปอร์เซ็นต์ความคล้ายคลึง (%homology) เท่ากับ 99% ในทุกชนิดแบคทีเรียที่แยกได้ แต่เมื่อนำแบคทีเรียบริสุทธิ์แต่ละสายพันธุ์มาทดสอบการย่อยสลายไฟริน

พบว่าไม่สามารถย่อยสลายไพรินได้ ดังนั้นการย่อยสลายไพรินที่เกิดขึ้นจำเป็นต้องอาศัยการทำางานของแบคทีเรียทั้งสามชนิดร่วมกัน

ในการศึกษาสมบัติไฮโดรฟิบิตี้ของแบคทีเรียทั้ง 3 ชนิด โดยการวัดค่ามุสัมผัสระหว่างผิวน้ำเซลล์กับหydrona พบว่าผิวน้ำของแบคทีเรียทั้ง 3 สายพันธุ์มีสมบัติไฮโดรฟิบิกสูงเมื่อเปรียบเทียบกับ *E. coli* และ *Sphingomonas* sp. สายพันธุ์ P2 ที่แยกโดย Supaka และคณะ (2001) ด้วยวิธี enrichment liquid culture ซึ่งมีรายงานว่าผนังเซลล์ชั้นนอกของ *Sphingomonas* sp. ที่ประกอบด้วยชั้นไขมัน ໄโลโปโปรดีน ໄโลโพโอลิแซคคาไรด์ ฟอสโฟໄโลปิด ซึ่งเป็นส่วนที่ไม่ชอบน้ำ (hydrophobic) และมีโครงสร้างของไกลโคสฟิงโกลิปิด (glycosphingolipid) ซึ่งประกอบด้วยน้ำตาลกรดกลูโคโนนิก (glucuronic acid) และกรดไขมัน 2-ไฮดรอกซีมายริสติก (2-hydroxymyristic) อยู่ในส่วนไขมันของชั้นเยื่อหุ้มเซลล์ (cell membrane) ทำให้แบคทีเรียสามารถจับและดูดซับสารพิษอันตรายที่ไม่ละลายน้ำให้เข้าสู่เซลล์ได้กว่าแบคทีเรียสกุลอื่น (Harayama, 1997) เช่นเดียวกับแบคทีเรียในสกุล *Mycobacterium* sp. มีโครงสร้างของผนังเซลล์ชั้นนอกซึ่งประกอบด้วยกรดไมโคลิก (mycolic acid) ที่มีโครงสร้างเป็น α -alkyl- β -hydroxy fatty acid ซึ่งคาดว่ามีบทบาทสำคัญในการนำสารประกอบที่มีสมบัติไฮโดรฟิบิกเข้าสู่เซลล์ (Wick และคณะ, 2002)

แบคทีเรียที่มีสมบัติไฮโดรฟิบิก อาจจะกระเจยตัวจากบริเวณส่วนที่เป็นน้ำไปสัมผัสถกับวัสดุดูดซับไฮโดรฟิบิกได้ง่าย นอกจากนี้ลักษณะเฉพาะของผนังเซลล์อาจมีบทบาทในการเพิ่มประสิทธิภาพในการเกาะติดและเพิ่มจำนวนบนวัสดุดูดซับ ซึ่งมีความสำคัญในการแยกแบคทีเรียดังกล่าวจากแผ่นวัสดุ ในบางครั้งจึงไม่สามารถแยกแบคทีเรียที่มีสมบัติไฮโดรฟิบิกได้ด้วยวิธีการ enrichment liquid culture เนื่องจากสภาพแวดล้อมดังกล่าวไม่สนับสนุนการเจริญของแบคทีเรียในกลุ่มนี้ โดยพบว่า *Sphingomonas* sp. LH162 ที่แยกโดยวิธี enrichment liquid culture และใช้ฟิล์มนทรีนเป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงาน มีสมบัติค่อนข้างเป็นไฮโดรฟิบิก แต่ไม่สามารถเกาะกับแผ่นเทฟлонและแยกไม่ได้โดยการใช้แผ่นเทฟлон ซึ่งอาจเกิดการเคลื่อนที่ของเซลล์แบคทีเรียเข้าใกล้ผิวน้ำแผ่นเทฟлонนั้นถูกยับยั้ง ซึ่งการกีดขวางดังกล่าวเกิดเนื่องจากขนาดของโพลิเมอร์ (steric hindrance) ที่เป็นองค์ประกอบในผนังเซลล์ (Bastiaens และคณะ, 2000)

เนื่องจากแบคทีเรียที่คัดแยกได้ในงานวิจัยนี้มีรายงานที่เกี่ยวข้องกับการย่อยสลายสาร PAHs อยู่ไม่นานนัก อาจกล่าวได้ว่ากลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้เป็นแบคทีเรียกลุ่มแรกที่ได้จากใบพืชตระกูลถั่วและย่อยสลายไพรินซึ่งเป็นสาร PAHs ที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงได้ ซึ่งมีความแตกต่างจากรายงานอื่นก่อนหน้านี้ที่นิยมคัดแยกจากดินหรือแหล่งน้ำที่ปนเปื้อนสาร PAHs และยังสามารถแยกชนิดของแบคทีเรียที่มีความหลายมากยิ่งขึ้นได้ด้วยจากการศึกษาของจิราพงษ์ แสนรัก

(2547) ในการแยกแบคทีเรียจากใบจามจุรีโดยเทคนิค enrichment liquid culture สามารถแยกกลุ่มแบคทีเรีย RRM-V3 ที่สามารถย่อยสลายโพลีไพรินได้หมดภายใน 14 วัน ประกอบด้วยแบคทีเรียอย่างน้อย 7 ชนิดโดยจัดอยู่ใน 4 สกุล ได้แก่ *Comamonas* sp., *Rugamonas* sp., *Flavimonas* sp. และ *Pseudomonas* sp. แต่ไม่สามารถนำแบคทีเรียบริสุทธิ์แต่ละสายพันธุ์มาเพาะเลี้ยงร่วมกันแล้วทำให้เกิดการย่อยสลายโพลีไพรินได้ นอกจากนี้ มีข่าวณ กิตติศิลปกรชัย (2547) คัดแยกกลุ่มแบคทีเรียย่อยสลายโพลีไพรินจากใบมะขามด้วยเทคนิคเดียวกับจิรทิปช์ แสนรัก (2547) พบว่า กิจกรรมการย่อยสลายโพลีไพรินที่คัดแยกโดยเบรียบเทียบกับทั้ง 2 วิธีไม่แตกต่างกันมากนัก แต่กลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้นั้นประกอบด้วยแบคทีเรียอย่างน้อย 2 สายพันธุ์ โดยพิจารณาจากลักษณะโคลoni ที่แตกต่างกันเมื่อเจริญบนอาหารเลี้ยงเชื้อ เช่น Luria-Bertani แต่เนื่องจากแบคทีเรียกลุ่มนี้ยังไม่มีการจำแนกเพื่อยืนยันชนิดของแบคทีเรีย จึงคาดว่าแบคทีเรียดังกล่าวจะจัดอยู่ในกลุ่มที่แตกต่างจากกลุ่มแบคทีเรีย STK รวมทั้งระยะเวลาที่ใช้ในการย่อยสลายโพลีไพรินเกิดขึ้นซ้ำกันจากกลุ่มแบคทีเรีย STK และการเจริญของแบคทีเรียที่มีรูปแบบที่แตกต่างกัน

จากรายงานที่เกี่ยวข้องกับแบคทีเรียในสกุล *Zoogloea* sp. พบว่าแบคทีเรียกลุ่มนี้มีบทบาทสำคัญอย่างมากในระบบการบำบัดน้ำเสียทั้งแบบ activated sludge และแบบ trickling filter bed เพราะสามารถตรวจติดตาม *Zoogloea ramigera* ได้ในทุกขั้นตอนของกระบวนการบำบัดน้ำเสีย (Sağ และ Kutsal, 1995) โดยทั่วไปจะนำไปใช้ประโยชน์ในกระบวนการกำจัดโคลนหะหนัก โดยวิธีการดูดซับทางชีวภาพ (biosorption) ซึ่งมีประสิทธิภาพในการการดูดซับโลหะได้เป็นอย่างดี เนื่องจาก *Z. ramigera* สามารถผลิตสารพอลิเมอร์ในรูปพอลิแซคคาไรด์และปล่องอกมาภายนอกเซลล์ทำให้เกิดการรวมกลุ่มของแบคทีเรีย (flocculation) และรวมตัวเกิดเป็นชั้นเมือก (slime layer) ที่มีลักษณะยื่นออกมานานาด้านนิ่วมือซึ่งเป็นลักษณะเฉพาะที่เรียกว่า finger-like Zoogloea projection โดยการรวมกลุ่มดังกล่าวจะเกิดได้ในสภาวะที่มีแหล่งคาร์บอนที่มากเกินพอ หรือเกิดในระบบที่มีสภาวะเหมาะสม (Su และคณะ, 1995) และมีรายงานว่า *Z. ramigera* ยังสามารถใช้สารประกอบอะโรมาติกได้หลายชนิด (Unz และ Farrah, 1972)

สำหรับ *Stenotrophomonas maltophilia* เป็นแบคทีเรียที่พบในดินและบริเวณรอบๆ รากพืช (rhizosphere) (Juhasz และ Naidu, 2000b) สารประกอบที่พืชสังเคราะห์ขึ้นมหาศาลชนิด เช่น *l-carvone*, *limonene*, *p-cymene* และ *isoprene*) มีผลต่อการเหนี่ยวแน่นให้ *Arthrobacter* sp. สายพันธุ์ B1B สามารถย่อยสลายสาร PCBs (polychlorinated biphenyls) ได้ (Gilbert และ Crowley, 1997)

Juhasz และ Naidu (2000b) แยกแบคทีเรีย *S. maltophilia* สายพันธุ์ ARJ³ 9,504 จากกลุ่มแบคทีเรียที่แยกจากดินที่ปนเปื้อนสาร PAHs ที่ใช้โพลีไพรินเป็นชั้บสเตรท สามารถย่อยสลาย DDT (1, 1, 1-trichloro-2, 2-bis (*p*-chlorophenyl) ethane) ได้มีเม็ดเปปติดเป็นชั้บสเตรทร่วม

นอกจากนี้ ยังสามารถย่อยสลายฟีแนนทรีน อินโดล (indole) ไบฟีนอล (biphenyl) และเพนตัชลอโรฟีโนล (pentachlorophenol) ได้

Bonaventura และคณะ (2004) พบร่วมกับ S. maltophilia ผลิตแผ่นฟิล์มบางทางชีวภาพ (biofilm) ได้ทำให้สามารถเกาะติดกับ polystyrene ได้อย่างรวดเร็ว แต่การผลิตแผ่นฟิล์มดังกล่าว สามารถยับยั้งได้โดยสารปฏิชีวนะบางตัว นอกจากนี้ Michael และ Dunne (2002) ได้อธิบายเพิ่มเติมไว้ว่าการผลิตแผ่นฟิล์มบางทางชีวภาพจะมีบทบาทในการเกาะติดและยังเป็นที่อยู่อาศัยของแบคทีเรีย ป้องกันแบคทีเรียจากผู้ล่า (predator) ป้องกันแบคทีเรียให้อยู่รอดในสภาวะที่ขาดน้ำ (dehydration) หรือมีสารที่สามารถทำลายเซลล์ (biocide) หรือสภาวะแวดล้อมที่ไม่เหมาะสมได้

แบคทีเรียส่วนใหญ่จะมีประจุรวมบวกในผิวน้ำหน้าเซลล์เป็นประจุลบ ซึ่งค่าประจุลบที่เพิ่มขึ้นจะมีความสัมพันธ์กับสมบัติไฮdrophobic ของเซลล์แบคทีเรียที่มากขึ้น โดยพบว่าสอดคล้องกับ *Mycobacterium* sp. สายพันธุ์ LB501T ที่แยกโดย Bastaeins และคณะ (2000) ยกเว้น *S. maltophilia* ที่มีประจุรวมบวกในผิวน้ำหน้าเซลล์เป็นประจุบวกและสามารถส่งเสริมการเกาะติดกับวัสดุที่มีประจุบวกเป็นลบได้ เช่น แผ่นเทฟлон และคาดว่าหลังจากการเกาะติดบนวัสดุของ *S. maltophilia* แล้วปฏิกิริยาไฮdrophobic interaction จึงเข้ามามีบทบาทในลำดับต่อไป (Jucker และคณะ, 1996)

สำหรับแบคทีเรียในสกุล *Mesorhizobium* sp. ได้รายงานโดย Sriprang และคณะ (2003) พบร่วมกับ *Astragalus sinicus* อาศัยอยู่ร่วมกับ *Astragalus sinicus* หรือ Chinese milk vetch จัดเป็นพืชถิ่นเดียวในประเทศไทย สามารถกำจัดโลหะหนัก เช่น แคนเดเมียมที่ปนเปื้อนในดินได้ ซึ่งในประเทศไทยปูนและจีนตอนใต้ได้นำพืชตระกูลถั่วชนิดนี้มาใช้เป็นปุ๋ยธรรมชาติในนาข้าวอย่างกว้างขวางเพื่อเพิ่มสารอาหารโดยเฉพาะในตอรเจน ในเวลาเดียวกัน

นอกจากนี้ *Mesorhizobium* sp. สายพันธุ์ NCIMB 13524 สามารถเจริญและย่อยสลาย NTA (nitritotriacetic acid) และสารประกอบเชิงช้อน Cu-NTA เป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานได้ (White และ Knowles, 2003)

จากที่กล่าวมาข้างต้น อาจเป็นไปได้ว่าแบคทีเรียที่แยกได้โดยอาศัยแผ่น PTFE นั้น มีสมบัติไฮdrophobic เนื่องจากสามารถผลิตสารพอลิเมอร์ออกมานอกเซลล์ (exopolymer) ได้และทำให้เกิดการรวมกลุ่มของแบคทีเรียในรูปของ flocculation หรือสารเคลือบผิวชีวภาพ จึงทำให้ค่ามุกสัมผัสที่ได้สูงกว่าแบคทีเรียอื่นที่ทดสอบ

กลุ่มแบคทีเรีย STK สามารถใช้สาร PAHs อื่นได้อีกหลายชนิด ได้แก่ ฟีแนนทรีน ไดเบนโซฟูเรน อะซีแนฟอิน อะซีแนฟธิลีน รวมทั้งสามารถย่อยสลายเอนทรานเซนและฟลูออรีนได้เล็กน้อย โดยมีอัตราการย่อยสลายสาร PAHs ที่แตกต่างกัน แต่กลุ่มแบคทีเรีย STK ไม่สามารถย่อยสลาย

ฟลูออเรนทินและสาร PAHs ที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงที่ใช้ในการศึกษาครั้งนี้ได้ จะเห็นได้ว่ากลุ่มแบคทีเรีย STK มีความหลากหลายในการใช้สาร PAHs ดังนั้นจึงเป็นข้อมูลที่เป็นประโยชน์อย่างยิ่งในการนำกลุ่มจุลินทรีย์นี้ไปใช้บำบัดสาร PAHs ในสิ่งแวดล้อม เนื่องจากการปนเปื้อนและการสะสมของสารเคมีในสิ่งแวดล้อมนั้นเกิดจากสารหลายชนิดรวมกัน อีกทั้งสมบัติของเซลล์ที่แยกได้นี้จะช่วยส่งเสริมให้แบคทีเรียอยู่รอดและปรับตัวได้ดีในสิ่งแวดล้อมนั้นๆ เช่นกัน

การย่อยสลายสาร PAHs แบบโคมแท็บอลซีรีม เป็นกลไกสำคัญที่ช่วยในการย่อยสลายสารได้มากขึ้นหรือสามารถย่อยสลายสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูง ซึ่งแบคทีเรียนำไปใช้เป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานได้โดยตรง โดยมีรายงานที่พบว่า การเติมสารตั้งต้นที่จุลินทรีย์ใช้ในการเจริญได้ลงไปร่วมกับสารที่จุลินทรีย์นั้นย่อยสลายไม่ได้ จะเพิ่มประสิทธิภาพให้จุลินทรีย์นั้นย่อยสลายสาร PAHs ได้ (Weissenfels และคณะ, 1991)

การเพิ่มการละลายของ PAHs โดยการเติมสารลดแรงตึงผิวช่วยให้ลดระยะเวลาการแพร์ของ PAHs กับเซลล์แบคทีเรียให้สั้นลง (Tang และคณะ, 1998; Poeton และคณะ, 1999) ทำให้มีโอกาสที่จะนำสารเข้าสู่เซลล์ได้อย่างประสิทธิภาพมากกว่าแบคทีเรียที่อยู่ในอุปอิสระ (Bastiean และคณะ, 2000)

Tiehm (1994) อธิบายว่าการละลายของ PAHs จะขึ้นกับส่วนที่เป็นไฮโดรฟอฟิกของสารลดแรงตึงผิว โดยสารลดแรงตึงผิวที่มีส่วนไฮโดรฟอฟิกมากกว่าส่วนที่เป็นไฮดรophilic จะมีความสามารถในการละลายสาร PAHs ได้ดีกว่า สารลดแรงตึงผิวในกลุ่ม non-ionic ที่มีสายโนโนเมอร์ของ ethoxylate 9-12 ในโนโนเมอร์ จะเป็นพิษกับ *Mycobacterium* sp. และกลุ่มแบคทีเรียที่อยู่ในอุปอิสระ PAHs ได้ ซึ่งความเป็นพิษของสารลดแรงตึงผิวจะลดลงเมื่อสมบัติไฮโดรฟอฟิตเพิ่มขึ้น เนื่องจากแบคทีเรียสามารถใช้สารลดแรงตึงผิวบางชนิดเป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงาน

จากการทดลองเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการย่อยสลายเบนโซ[เอ]ไฟริน โดยการเติมสารลดแรงตึงผิวหรือน้ำมันดีเซลโดยกลุ่มแบคทีเรีย STK พบร่วมกับการเติม Brij35 ลงไปสามารถเพิ่มการละลายของเบนโซ[เอ]ไฟรินให้ละลายน้ำได้และทำให้กลุ่มแบคทีเรียเจริญได้ในช่วงแรกของการทดลอง แต่ไม่สามารถกระตุ้นให้เกิดการย่อยสลายเบนโซ[เอ]ไฟริน ซึ่งแตกต่างจากรายงานของ Boonchan และคณะ (1998) ซึ่งพบว่าการเติมสารลดแรงตึงผิวในกลุ่ม non-ionic ช่วยส่งเสริมการย่อยสลายไฟรินของ *S. maltophilia* สายพันธุ์ VUN 10,010 และอัตราการเจริญจำเพาะ (specific growth rate) เพิ่มขึ้น 67% เมื่อเติม Brij35 และ Tergitol NP-10 นอกจากนี้ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีสาร PAHs น้ำหนักโมเลกุลสูงเพียงชนิดเดียวเป็นแหล่งคาร์บอน ร่วมกับการเติม Brij35 หรือ Tergitol NP-10 จะทำให้อัตราการย่อยสลาย PAHs จำเพาะสูงสุด (the maximum specific PAHs degradation rate) เพิ่มขึ้นและลดระยะเวลาในช่วง lag ได้

เนื่องจากการย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพริน อาจเกิดขึ้นได้มีการทำงานร่วมกันของ แบคทีเรียทั้ง 3 สายพันธุ์ที่อยู่ในกลุ่ม STK ดังนั้นผลการทดลองที่เกิดขึ้นคาดว่าอาจเกิดจากกลุ่ม แบคทีเรียสามารถใช้ Brij35 เป็นชับสเตรท (ภาคผนวก. ตารางที่ 2) ในการเจริญแทนการใช้เบนโซ[เอ]เพริน และหากการใช้ Brij35 เป็นแหล่งคาร์บอนของแบคทีเรียที่ดีกว่าการใช้เบนโซ[เอ]เพริน จะมีผลในการลดความสามารถในการย่อยสลายสาร PAHs ของแบคทีเรียนั้นด้วย (Boonchan และคณะ, 1998) ซึ่งอาจจะทำให้มีผลต่อขั้นตอนในการย่อยสลาย โดยแบคทีเรียนิด ใจชนิดหนึ่งซึ่งถูกยับยั้งการทำงานโดย Brij35 จึงทำให้การย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพรินไม่สามารถดำเนินต่อไปได้

เมื่อเปรียบเทียบกับการย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพรินที่มีการเติมน้ำมันดีเซล พบร. น้ำมันดีเซลสามารถระดับการเจริญของกลุ่มแบคทีเรีย STK และส่งเสริมให้เกิดการย่อยสลายของเบนโซ[เอ]เพริน โดยกลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้ในครั้งนี้ จึงอาจล่าวได้ว่า น้ำมันดีเซลมีความสำคัญ ในแง่ของการนำไปใช้เป็นสับสเตรทร่วมโดยกลุ่มแบคทีเรียเพื่อให้เกิดการย่อยสลายสาร PAHs ที่มีน้ำหนักไม่เกิน 400 ซึ่งสอดคล้องกับงานวิจัยของ Kanaly และคณะ (2000) ที่ศึกษาการย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพริน โดยกลุ่มแบคทีเรียที่แยกจากเดือนที่มีการปนเปื้อนของเบนโซ[เอ]เพริน และน้ำมันเจท (jet fuel) นาน 3 เดือน พบร. กลุ่มแบคทีเรียนี้สามารถเปลี่ยนเบนโซ[เอ]เพรินที่ติดคลอกด้วย ^{14}C ให้เป็นคาร์บอนไดออกไซด์ในรูป $^{14}\text{CO}_2$ เมื่อแบคทีเรียเจริญในสภาวะที่มีน้ำมันดีเซลเป็นชับสเตรทร่วม ซึ่งการย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพรินนั้น ขึ้นอยู่กับปริมาณของน้ำมันดีเซลและความเข้มข้นของเบนโซ[เอ]เพริน โดยการเติมน้ำมันดีเซลความเข้มข้นตั้งแต่ 0.007% - 0.2% โดยน้ำหนักต่อบริมาตร จะช่วยกระตุ้นการย่อยสลายเบนโซ[เอ]เพริน ความเข้มข้น 10 มก.ต่อลิตร จาก 33% เป็น 65% ภายใน 2 สัปดาห์ การเจริญของแบคทีเรียในอาหารเลี้ยงเชื้อที่เติมน้ำมันดีเซลจะช่วยส่งเสริมให้เกิดกระบวนการ emulsification ระหว่างเบนโซ[เอ]เพรินและส่วนที่เป็นน้ำ โดยการหนีบวนให้แบคทีเรียผลิตสารประกอบที่มีบริเวณ active ที่ผิว (surface-active compound) ทำให้เบนโซ[เอ]เพรินละลายน้ำได้ดีขึ้น แบคทีเรียจึงสามารถนำไปใช้ในการเจริญเติบโตได้

จากการผลการศึกษาทั้งหมดที่ได้กล่าวมานั้น ทำให้ได้กลุ่มแบคทีเรียที่มีความสามารถในการย่อยสลายสาร PAHs จากน้ำมันดีเซลและผิวน้ำ เช่น แบคทีเรียที่มีสมบัติ “ไฮโดรฟิบิก” โดยลักษณะเฉพาะของแบคทีเรียดังกล่าวจะมีความสำคัญในการบำบัดสาร PAHs ที่ปนเปื้อนในดิน อีกทั้งยังเป็นแนวทางในการนำแบคทีเรียไปประยุกต์ใช้ให้เกิดประโยชน์ในการบำบัดสาร PAHs ที่ปนเปื้อนในดินเพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการบำบัด PAHs ในดินโดยวิธีทางชีวภาพต่อไปในอนาคต