

## สรุปและอภิปรายผลการทดลอง

ผลการทดลองสามารถคัดแยกเชื้อแบคทีเรียที่ย่อยสลายอะซีแนฟทอลีน เพื่อใช้ในการเจริญ ได้จากแหล่งดินที่มีการปนเปื้อนของน้ำมันเครื่อง ข้างโรงซ่อมยานยนต์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย กรุงเทพฯ โดยวิธีการเพิ่มจำนวนแบคทีเรีย ที่ชักนำด้วยอะซีแนฟทอลีน เพื่อให้แบคทีเรียเกิดความคุ้นเคย (acclimatization) หรือมีการปรับตัว (adaptation) กับอะซีแนฟทอลีน พบว่าในระหว่างการเพิ่มจำนวนแบคทีเรียที่ย่อยสลายอะซีแนฟทอลีน ระยะเวลาการเจริญของแบคทีเรีย สังเกตจากการเปลี่ยนสีของอาหารเหลว ในระหว่างการถ่ายเชื้อแต่ละครั้ง จะสั้นลงตามลำดับของการถ่ายเชื้อ ซึ่งแสดงว่าเชื้อเกิดความคุ้นเคยและมีการปรับตัว (Alexander, 1994) ให้ใช้อะซีแนฟทอลีน เมื่อนำตัวอย่างดินจากแหล่งดินนี้มาแยกเชื้อแบคทีเรีย พบว่าแบคทีเรียสายพันธุ์ CU-A1 สามารถย่อยสลายอะซีแนฟทอลีนได้ดีที่สุด

แบคทีเรียที่ย่อยสลายอะซีแนฟทอลีน สายพันธุ์ CU-A1 ที่แยกได้นี้ เมื่อนำมาจำแนกชนิดทางอนุกรมวิธาน โดยใช้ลักษณะทางสัณฐานวิทยา และลักษณะทางสรีรวิทยา ร่วมกับการวิเคราะห์ลำดับเบสของ 16 เอสโรโบโซมัลดีเอ็นเอ สามารถสรุปได้ว่า แบคทีเรียสายพันธุ์ CU-A1 จัดอยู่ในสกุล *Rhizobium* จึงตั้งชื่อว่า *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 ทั้งนี้ยังไม่ปรากฏรายงานใดๆ ในการศึกษาก่อนหน้านี้เกี่ยวกับการย่อยสลายอะซีแนฟทอลีนและสาร PAHs ชนิดอื่นโดยแบคทีเรียสกุล *Rhizobium* งานวิจัยนี้จึงเป็นงานวิจัยแรกที่พบว่าเชื้อสกุล *Rhizobium* สามารถใช้อะซีแนฟทอลีนในการเจริญได้ แม้ว่ามีรายงานเกี่ยวกับการย่อยสลายสารประกอบอะโรมาติกชนิดอื่นๆ โดย *Rhizobium* ดังแสดงในตารางที่ 5.1

แต่มีรายงานว่าเชื้อ *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ PATR สามารถย่อยสลายอะทราซีน (atrazine) ซึ่งเป็นสารปราบวัชพืชชนิดหนึ่งได้ (Bouquard และคณะ, 1997)

การศึกษาก่อนหน้านี้ที่เกี่ยวข้องกับ การย่อยสลายอะซีแนฟทอลีนมีน้อยมาก อย่างไรก็ตาม มีรายงานถึงแบคทีเรียที่สามารถโคออกซิไดส์สารชนิดอื่นกับอะซีแนฟทอลีน โดย Schocken และ Gibson (1984) พบว่ามีการเกิดโคออกซิเดชันของอะซีแนฟทอลีนได้ เมื่อเลี้ยงในอาหารที่มีไบฟีนิลเป็นแหล่งคาร์บอน นอกจากนี้ยังมีรายงานอื่นของการย่อยอะซีแนฟทอลีนได้โดยเชื้อที่ผ่านการเลี้ยงโดยมีสารประกอบ PAHs ชนิดอื่นเป็นแหล่งคาร์บอน พบว่า *Pseudomonas cepacia* F297 ที่แยกได้จากสมบัติการย่อยสลายฟลูออรีน (Grifoll และคณะ, 1995) และ *Pseudomonas aeruginosa* PAO1 ที่มีพลาสมิด pRE695 ซึ่งมียีนที่ระบุการสังเคราะห์แนฟทอลีนไดออกซีจีเนส (Selifonov และคณะ, 1996) สามารถออกซิไดส์อะซีแนฟทอลีนได้

ตารางที่ 5.1 การย่อยสลายสารประกอบอะโรมาติก โดยเชื้อแบคทีเรียสกุล *Rhizobium*

จุลินทรีย์	สารประกอบอะโรมาติก	เอกสารอ้างอิง
<i>Rhizobium japonicum</i>	<i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid, Catechin, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Salicylic acid Phenol Benzoate, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoate, Protocatechuate	Hussien และคณะ (1974) Muthukumar และคณะ (1982) Werner และคณะ (1982) Parke และ Ornston (1984)
<i>R. leguminosarum</i>	Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid Catechol, <i>m</i> -Hydroxybenzoate, <i>p</i> -Hydroxybenzoate, 2,4-dihydroxybenzoate, 3,4-dihydroxybenzoate, 3,5-dihydroxybenzoate, 3,4,5-trihydroxybenzoate, 3-methoxy-4-hydrobenzoate, 3-methoxy-4-hydroxyphenyl-propionate, Phenol, Salicylate <i>p</i> -Hydroxybenzoate, 3,4-dihydroxybenzoate, 3,5-dihydroxybenzoate, Ferulate, 3,4,5-trihydroxybenzoate Catechin, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid, Salicylic acid Benzoate, Catechol, <i>p</i> -Coumarate, Ferulate, <i>p</i> -Hydroxybenzoate, Protocatechuate Benzoate, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoate Protocatechuate	Hussien และคณะ (1974) Dilworth และ Glenn (1981) Dilworth และคณะ (1983) Muthukumar และคณะ (1982) Parke และ Ornston (1984); Chen และคณะ (1984a) Chen และ Lovell (1990)
<i>R. lupinii</i>	<i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid	Hussien และคณะ (1974)
<i>R. meliloti</i>	Catechol, Protocatechuic acid Protocatechuic acid	Hussien และคณะ (1974) Parke และ Ornston (1984)

## ตารางที่ 5.1 (ต่อ)

จุลินทรีย์	สารประกอบอะโรมาติก	เอกสารอ้างอิง
<i>R. phaseoli</i>	Catechol, <i>p</i> -hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid	Hussien และคณะ (1974)
	Catechin, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid, Salicylic acid	Muthukumar และคณะ (1982)
<i>Rhizobium</i> sp.	Catechin	Lewis และ Starkey (1969)
	Catechin, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid, Salicylic acid	Muthukumar และคณะ (1982)
	Benzoate, Benzoic acid, Catechin, Catechol, <i>o</i> -Cresol, Guaiacol, Phenol, Protocatechuic acid, Salicylic acid	Gajendran และ Mahadevan (1988,1990a, 1990c)
<i>R. trifolii</i>	Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuic acid	Hussien และคณะ (1974)
	Catechin, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoic acid, Protocatechuate, Salicylic acid	Muthukumar และคณะ (1982)
	Benzoate, Catechol, <i>p</i> -Coumarate	Parke และ Ornston (1984)
	Ferulate, Benzoate, Catechol, <i>p</i> -Hydroxybenzoate, 4-Methylbenzoate, Protocatechuate, 3,5-dihydroxybenzoate, 3,5-dihydroxyferulate, 3,4,5-trihydroxybenzoate, 4-Hydroxy-3-methylbenzoate, 4-Hydroxy-3-methylphenylpropionate, Salicylate, <i>p</i> -Toluate	Chen และคณะ (1984b)

และ Komatsu และคณะ (1993) รายงานว่า *Pseudomonas* sp. A4 ที่ใช้อะซีแนพธินเป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงาน สามารถเจริญในอะซีแนพธินได้ นอกจากนี้ราไวท์รอตและสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนมบางชนิด ก็สามารถย่อยสลายสารนี้ได้ (Hopkins และคณะ, 1962; Johannes และคณะ, 1998) นอกจากนี้อะซีแนพธินแล้ว *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 ยังสามารถใช้กรดโปรโตคาทิกคูอิคซึ่งเป็นสารประกอบอะโรมาติกที่มีวงเบนซีนเพียง 1 วง เป็นแหล่งคาร์บอนในการเจริญได้ กรดโปรโตคาทิกคูอิคนี้เป็นสารมัธยันต์ที่พบอยู่ในวิธีการย่อยสลายสาร PAHs บางชนิด เช่น พีแนนทรีน (Cerniglia และ Heitkamp, 1989) และฟลูออรีน (Grifoll และคณะ, 1995) เป็นต้น อย่างไรก็ตามในการศึกษาค้นคว้าครั้งนี้ยังไม่สามารถแยกและศึกษาลักษณะของสารมัธยันต์ที่เกิดขึ้นจากกระบวนการย่อยสลายอะซีแนพธินได้ จึงไม่สามารถทำนายวิธีการออกซิไดส์อะซีแนพธินโดย *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 นี้ได้ จนถึงปัจจุบันมีเพียง Selifonov และคณะ (1996) ที่ได้เสนอวิธีการออกซิไดส์อะซีแนพธินโดยแบคทีเรีย *Pseudomonas aeruginosa* สายพันธุ์ PAO1 ได้เป็นกรด 1,8-แนพธาไลน์ไดคาร์บอกซิลิก แต่เป็นที่น่าสังเกตว่าจากวิธีดังกล่าว ยังไม่มีคาร์บอนในตำแหน่งใดของโมเลกุลอะซีแนพธินที่ถูกนำไปเป็นคาร์บอนของเซลล์ นอกจากนี้ยังไม่มีรายงานที่ กรด 1,8-แนพธาไลน์ไดคาร์บอกซิลิก สามารถถูกย่อยสลายโดยแบคทีเรียต่อไปได้ แต่เนื่องจาก *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 สามารถใช้อะซีแนพธินเป็นแหล่งคาร์บอนเพื่อการเจริญได้ ดังนั้นจึงอาจตั้งสมมติฐานได้ 2 ทางคือ 1. *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 อาจย่อยสลายอะซีแนพธินโดยใช้วิธีเดียวกับ *Pseudomonas aeruginosa* สายพันธุ์ PAO1 แต่สามารถออกซิไดส์กรด 1,8-แนพธาไลน์ไดคาร์บอกซิลิกต่อไปได้ จนสามารถนำคาร์บอนมาใช้ในการเจริญ หรือ 2. *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 อาจใช้วิธีในการย่อยสลายอะซีแนพธินอื่น ซึ่งสามารถให้คาร์บอนเพื่อใช้ในการเจริญ การแยกและศึกษาลักษณะของสารมัธยันต์ที่เกิดขึ้นในการย่อยสลายอะซีแนพธินจะช่วยในการทำนายวิธีการย่อยสลายสารนี้ได้ และเป็นที่น่าสนใจที่จะศึกษาต่อไป เนื่องจากแบคทีเรีย *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 เป็นสายพันธุ์แรกที่สามารถย่อยสลายสารอะซีแนพธินได้

เชื้อ *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 สามารถเปลี่ยนสีอาหารเหลว CFMM ที่มีอะซีแนพธินจากสีเหลืองอ่อนไปเป็นสีเหลืองเข้มภายในระยะเวลา 3 วัน และเมื่อนำแบคทีเรียไปศึกษาต่อ พบว่ามีการเพิ่มจำนวน และพบสารมัธยันต์หลายชนิดเกิดขึ้น ซึ่งตรงกับที่รายงานโดย Bouchez และคณะ (1995) พบว่าการเปลี่ยนสีของอาหารเลี้ยงเชื้อ เมื่อมีการเจริญของเชื้อแบคทีเรีย และเพิ่มมวลชีวภาพ นอกจากนี้ Mueller และคณะ (1989) รายงานว่าการเปลี่ยนสีของอาหารเลี้ยงเชื้อ อาจเกิดจากการสะสมของสารมัธยันต์ที่เกิดจากการย่อยสลายสาร PAHs โดยจุลินทรีย์

จากการศึกษาความจำเพาะในการใช้สาร PAHs ชนิดอื่น พบว่าแบคทีเรียสายพันธุ์ที่มีความจำเพาะในการย่อยสลายมาก โดยสามารถย่อยสลายอะซีแนฟธิลีนและแนพธาซีน เป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานในการเจริญ ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Tongpim และ Pickard (1999) ที่ว่า *Mycobacterium* สายพันธุ์ S1 สามารถใช้แอนทราซีนเป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานได้เพียงชนิดเดียว จากสาร PAHs ที่ใช้ทดสอบ 10 ชนิด ในขณะที่มีรายงานที่ตรงกันข้ามถึงแบคทีเรียที่สามารถย่อยสลายอะซีแนฟธิลีน สามารถย่อยสลายสาร PAHs ชนิดอื่นได้หลายชนิด (broad substrate range) เช่น *Pseudomonas aeruginosa* PAO1 (pRE695) สามารถย่อยสลายอะซีแนฟธิลีน และยังสามารถย่อยสลายสาร PAHs ชนิดอื่นได้อีกหลายชนิด เช่น อะซีแนฟธิลีน ฟลูออรีน 1,2,4-ไตรเมทิลเบนซีน (1,2,4-trimethylbenzene) และ 3-เมทิลเบนโซไทโอฟีน (3-methylbenzothiophene) (Selifonov และคณะ, 1996) และรายงานของ Grifoll และคณะ (1995) ที่ว่า *Pseudomonas cepacia* F297 สามารถย่อยสลายสาร PAHs ได้หลายชนิดคือ แนพธาซีน 2,3-ไดเมทิลแนพธาซีน พีแนนทรีน ฟลูออรีน แอนทราซีน และไดเบนโซไทโอฟีน (dibenzothiophene)

การย่อยสลายแบบโคเมตาบอลิซึม เป็นกลไกสำคัญที่ช่วยในการย่อยสลายสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูง ซึ่งเชื่อไม่สามารถย่อยสลายเพื่อใช้เป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานได้โดยตรง โดยมีรายงานว่าพบว่าการเติมสารตั้งต้นที่จุลินทรีย์ใช้ในการเจริญได้โดยตรง ร่วมกับสารที่จุลินทรีย์นั้นย่อยสลายไม่ได้ จะเพิ่มประสิทธิภาพให้แบคทีเรียนั้นย่อยสลายสาร PAHs ดังกล่าวได้ (Weissenfels และคณะ, 1991) ขณะที่ Juhasz และคณะ (1997) รายงานว่าเชื้อ *Burkholderia cepacia* ที่ปกติไม่สามารถย่อยสลายสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงสามารถย่อยสลายไดเบนโซ[เอ,เอช]แอนทราซีน และเบนโซ[เอ]ไพรีนได้ เมื่อเติมพีแนนทรีนลงไปในการเลี้ยงเชื้อ ส่วนเชื้อ *Mycobacterium* สายพันธุ์ S1 ที่ไม่สามารถย่อยสลายสาร PAHs ชนิดอื่นได้ สามารถย่อยสลายแบบโคเมตาบอลิซึมเมื่อมีแอนทราซีนรวมอยู่ด้วย ในงานวิจัยนี้ *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 ที่ไม่สามารถย่อยสลายอะซีแนฟธิลีน ฟลูออรีน และพีแนนทรีน เพื่อใช้ในการเจริญได้โดยตรง เมื่อเติมอะซีแนฟธิลีนลงไปในการร่วมกับสารทั้ง 3 ชนิดนี้ สามารถเพิ่มประสิทธิภาพในการย่อยสลายอะซีแนฟธิลีน ฟลูออรีน และพีแนนทรีนได้ ขณะที่ในการเลี้ยงเชื้อที่มีไดเบนโซฟูแรน ร่วมกับอะซีแนฟธิลีน ที่ตรวจไม่พบไดเบนโซฟูแรนในการเลี้ยงเชื้อ ทั้งนี้เนื่องจากไดเบนโซฟูแรนเป็นสารที่ระเหิดได้ง่าย ทำให้ไม่สามารถวิเคราะห์ผลได้

อย่างไรก็ตามการย่อยสลายแบบโคเมตาบอลิซึมระหว่างสาร PAHs อาจไม่เกิดผลดีเสมอไป เนื่องจากสารที่เติมลงไปจะขัดขวางการชักนำการสร้างเอนไซม์ที่ใช้ในการย่อยสลาย ดังรายงานของ Bouchez และคณะ (1995) พบว่าการย่อยสลายฟลูออแรนธินและไพรีน โดยเชื้อ *Rhodococcus* sp. จะถูกยับยั้งเมื่อเติมพีแนนทรีนลงไปในการเลี้ยงเชื้อ ซึ่งอาจเป็นผล

มาจากการที่มีพีแนทรีนไปขัดขวางการชักนำกระบวนการสร้างเอนไซม์ที่ใช้ในการย่อยสลายฟลูออเรนธินและไพรีนของแบคทีเรียชนิดนี้

เชื้อนี้สามารถย่อยสลายอะซีแนพทิลีนเมื่อมีความเข้มข้น 300, 600 และ 900 มก.ต่อลิตร โดยจะย่อยสลายอะซีแนพทิลีนภายในเวลา 2 วัน, 3 วัน และ 4 วัน ตามลำดับ ขณะที่มีการเจริญควบคู่ไปด้วย อย่างไรก็ตามพบว่าที่ความเข้มข้นของอะซีแนพทิลีน 900 มก.ต่อลิตร การเจริญไม่เพิ่มขึ้นมากกว่าที่ 600 มก.ต่อลิตร ตามที่มีรายงานโดย Keuth และ Rehm (1991) ว่าเมื่อเพิ่มปริมาณพีแนทรีนในอาหารทำให้เชื้อ *Arthrobacter polychromogenes* มีการเจริญและการย่อยสลายเพิ่มขึ้น เนื่องจากปริมาณพีแนทรีนในอาหารสูงขึ้น ทำให้มีพื้นที่ผิวมากขึ้นและนำไปใช้ได้งายกว่า แต่ Juhasz และคณะ (1997) พบว่าเชื้อที่ย่อยสลายไพรีนสายพันธุ์ VUN 10 001, VUN 10 002 และ VUN 10 003 สามารถเจริญได้เมื่อความเข้มข้นของไพรีนสูงขึ้น จาก 250-1,000 มก.ต่อลิตร ขณะที่การย่อยสลายไพรีนลดลง โดยเชื้อนี้จะหยุดใช้ไพรีนที่ความเข้มข้นเริ่มต้นประมาณ 400 มก.ต่อลิตร อาจเกิดจากสารมัธยันต์ที่สะสมอยู่เป็นพิษ ส่วนเชื้อ *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 สารมัธยันต์ที่เกิดจากการย่อยสลายอาจไม่เป็นพิษ ทำให้สามารถย่อยสลายอะซีแนพทิลีนต่อได้จนหมด

ส่วนการที่พบว่าปริมาณอะซีแนพทิลีนในชุดทดลองที่ไม่เติมเชื้อลดลงไปในระหว่างการทดลองนั้นอาจมีผลเนื่องมาจากการระเหิดกลายเป็นไอได้ โดย Bossert และ Bartha (1986) รายงานว่าอะซีแนพทิลีนและสาร PAHs ที่มีวงเบนซีน 3 วง จะสูญหายได้อย่างรวดเร็วภายในดินซึ่งจะไม่สามารถวัดปริมาณอะซีแนพทิลีนในชุดควบคุมที่ไม่เติมเชื้อได้ หลังจากการเลี้ยงเชื้อเป็นเวลา 16 เดือน

ผลการเติมทวิน 80 ต่อรูปแบบการเจริญของเชื้อ *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 ที่มีอะซีแนพทิลีน พบว่าทวิน 80 จะทำให้อัตราเร็วในการเจริญและการย่อยสลายอะซีแนพทิลีนเพิ่มขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับรายงานที่ว่าสารลดแรงตึงผิวทำหน้าที่เป็นอิมัลซิฟายเออร์ (emulsifier) สำหรับไฮโดรคาร์บอน (Lupton และ Marshall, 1978) และยังเพิ่มการขนส่งมวลของไฮโดรคาร์บอนที่เป็นของแข็งได้ (Cox และ Williams, 1980) ทำให้จุลินทรีย์สามารถนำสารเหล่านี้ไปใช้ได้เร็วขึ้น (Guerin และ Jones, 1988; Cuny และคณะ, 1999) ทั้งนี้ Wodzinski และ Coyle (1974) รายงานว่าอัตราการย่อยสลายพีแนทรีนถูกจำกัดเนื่องจากความสามารถในการละลายน้ำ ดังนั้นการเติมสารลดแรงตึงผิวจะเพิ่มความสามารถในการละลายและการย่อยสลายให้เร็วขึ้นได้ นอกจากนี้ทวิน 80 แล้วยังมีรายงานว่าสารลดแรงตึงผิวชนิดอื่น เช่น ไตรตอน X-100 สามารถเพิ่มอัตราการย่อยสลายของพีแนทรีนโดย *Acidovorax delafieldii* P4-1 เมื่อเลี้ยงให้มีพีแนทรีนเป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานได้ (Samanta และคณะ, 1999) แต่ผลการเติมสาร

ลดแรงดึงผิวมันไม่ได้มีการเพิ่มการย่อยสลายเสมอไป ในบางกรณีอาจไม่มีผลต่อการย่อยสลาย หรือยังอาจยับยั้งการย่อยสลายได้ โดยขึ้นอยู่กับชนิดของเชื้อ (Samanta และคณะ, 1999) โดยที่การยับยั้งการย่อยสลายนั้นมีผลสืบเนื่องจากปริมาณสารลดแรงดึงผิวมากเกินไป (Arostein และ Alexander, 1992; Laha และ Luthy, 1996) หรือเชื้อสามารถใช้สารลดแรงดึงผิวเป็นสารตั้งต้นสำหรับการเจริญ (Tiehm, 1994)

จากการพิสูจน์เอกลักษณ์ของสารมัธยันต์ที่เกิดจากการย่อยสลายอะซีแนฟธิลีนของแบคทีเรีย *Rhizobium* sp. สายพันธุ์ CU-A1 โดยการวิเคราะห์ด้วย GC-MS พบว่าไม่สามารถวิเคราะห์ได้ เนื่องจากผล HPLC ของลำดับส่วนที่นำไปวิเคราะห์ยังไม่บริสุทธิ์ ทำให้ต้องทำให้บริสุทธิ์ก่อนที่จะนำไปวิเคราะห์ สารจึงมีปริมาณไม่พอที่จะใช้ในการวิเคราะห์โดย GC-MS

ดังนั้นการแยกแบคทีเรียที่ย่อยสลายอะซีแนฟธิลีนได้จากแหล่งดินในประเทศไทย และการศึกษาการย่อยสลายอะซีแนฟธิลีนและสาร PAHs ชนิดอื่น รวมทั้งผลของสารลดแรงดึงผิวต่อการย่อยสลายอะซีแนฟธิลีน โดยจุลินทรีย์ *Rhizobium* ที่คัดแยกได้ จึงเป็นข้อมูลเบื้องต้นสำหรับเชื้อจุลินทรีย์ที่มีศักยภาพในการย่อยสลายสาร PAHs ในประเทศไทย ซึ่งจะมีผลให้สามารถพัฒนาไปใช้บำบัดและฟื้นฟูสภาพแวดล้อมที่ปนเปื้อนจากสาร PAHs ต่อไปในอนาคต