

รายการอ้างอิง

ภาษาไทย

กรมควบคุมมลพิช. 2545. รายงานสถานการณ์คุณภาพสิ่งแวดล้อม; บกสรุปสำหรับผู้บริหาร.

สำนักงานนโยบายและแผนสิ่งแวดล้อม กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม.

กรมควบคุมมลพิช. 2542. รายงานสถานการณ์สิ่งแวดล้อม พ.ศ. 2542. กรุงเทพมหานคร. ที่ พริ้นต์ดิ้ง กรุ๊ป.

กรมควบคุมมลพิช. 2543. รายงานสถานการณ์สิ่งแวดล้อม พ.ศ. 2543. กรุงเทพมหานคร. ที่ พริ้นต์ดิ้ง กรุ๊ป.

กรมควบคุมมลพิช. 2546. ของเสียอันตราย. สรุปสถานการณ์มลพิษของประเทศไทย พ.ศ. 2546. กรุงเทพมหานคร. ที่ พริ้นต์ดิ้ง กรุ๊ป.

จิราธิป์ แสนรัก. 2547. การย่อยถอยลายไพรินและสารประกอบพอลิไซคลิกอะโรมาติกไฮโดรคาร์บอนชนิดอื่น โดยกลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้จากใบพืชตระกูลถั่ว. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

มิงขวัญ กิตติศิลปกรชัย. 2547. การย่อยถอยลายไพรินโดยกลุ่มแบคทีเรียที่แยกได้จากใบมะขาม. โครงการเรียนการสอนเพื่อเตรียมประสบการณ์. ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

สุพินดา ศิริราศิลป์. 2545. การใช้ใบพืชตระกูลถั่วและพารามิเตอร์บางประการในการเสริมการย่อยถอยลายไพรินในดิน. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

อรสุภาร์ สายเพชร. 2545. การย่อยถอยลายพอลิไซคลิกอะโรมาติกไฮโดรคาร์บอนโดยแบคทีเรียที่ย่อยถอยอะซีแนพธิน. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

เอกวัล ลือพร้อมชัย. 2546. เทคโนโลยีชีวภาพกับการบำบัดสารเคมีอันตราย. ว. สิ่งแวดล้อม 8(10): 8-11.

ภาษาอังกฤษ

Absolom, D.R., Lamberti, F.V., Policova, Z., Zingg, W., van Oss, C.J., and Neumann, A.W. 1983. Surfactant thermodynamics of bacterial adhesion. *Appl. Environ. Microbiol.* 46: 90-97.

- Agency for Toxic Substances and Disease Registry (ATSDR). 1990. *Public Health Statement, Polycyclic Aromatic Hydrocarbons*. Atlanta, GA: U.S. Department of Health and Human Services.
- ATSDR. 1995. *Toxicologic profile for polycyclic aromatic hydrocarbons*. Agency for Toxic Substances and Disease Registry. Atlanta, GA.
- Amagai, T., Takaharashi, Y., Mutsushita, H., Morkjoy, D., Sukasem, P., and Tabucanon, M. 1999. A survey on polycyclic aromatic hydrocarbon concentrations in soil in Chiang-Mai, Thailand. *Environ. International*. 25: 593-572.
- Ashok, B.T., and Saxena, S. 1995. Biodegradation of polycyclic aromatic hydrocarbons: a review. *J. Sci. Ind. Res.* 54: 443-451.
- Ausubel, F.A., Brent, R. Kingston, R.E., Moore, D.D., Smith, A.J., and Struhi, K. 1999. Current protocols in molecular biology. 4th ed. Newyork, John Wiley&sons.
- Barkey, T., Navon-Venezie, S., Ron, E.Z., and Rosenberg, E. 1999. Enhancement of solubilization and biodegradation of polycyclic aromatic hydrocarbons by the bioemulsifier alasan. *Appl. Environ. Microbiol.* 65(6): 2697-2702.
- Bastiaens, L., Springeal, D., Wattiau, P., Harms, H., de Wachter, R., Verachtert, H., and Diels, L. 2000. Isolation of adherent polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) - degrading bacteria using PAH-sorbing carriers. *Appl Environ Microbiol.* 66(5): 1834-1843.
- Baver, J. E., and Capone, D. G. 1988. Effect of co-occurring aromatic hydrocarbons on degradation of individual polycyclic aromatic hydrocarbons marine sediment slurries. *Appl. Environ. Microbiol.* 54: 1649-1655.
- Blackall, L. L. 1999. *Workshop on molecular biology techniques. September. 22-24 and 26-28, 1999*, Thaksin university, Thailand. p-23, j1-j9.
- Boldrin, B., Tiehm, A., and Fritzsch, C. 1993. Degradation of phenanthrene, fluorene, fluoranthene and pyrene by a *Mycobacterium* sp. *Appl. Environ. Microbiol.* 59: 1927-1930.
- Bollag, J. M., and Loll, M. J. 1983. Incorporation of xenobiotics into soil humus. *Experientia*. 39: 1221-1230.

- Bonaventura, G. D., Spedicato, I., D'Antonio, D., Robuffo, I., and Piccolomini, R. 2004. Biofilm formation by *Stenotrophomonas maltophilia*: Modulation by quinolones, trimethoprim-sulfamethoxazole and ceftazidime. *Antimicrobial agent and chemotherapy*. 48(1): 151–160.
- Boonchan, S., Britz, M. L., and Stanley, G. A. 2000. Degradation and mineralization of high-molecular-weight polycyclic aromatic hydrocarbons by defined fungal-bacterial cocultures. *Appl. Environ. Microbiol.* 66: 1007-1019.
- Bouchez, M., Blanchet, D., and Vandecasteele, J-P. 1995. Degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons by pure strains and by defined strain association: inhibition phenomena and cometabolism. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 43: 156-164.
- Bugg, T., Foght, J. M., Pickard, M. A., and Gray, M. R. 2000. Uptake and active efflux of polycyclic aromatic hydrocarbons by *Pseudomonas fluorescens* LP6a. *Appl. Environ. Microbiol.* 66: 5387-5392.
- Dean-Ross, D., and Cerniglia, C. E. 1996. Degradation of pyrene by *Mycobacterium flavescent*s. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 46: 307-312.
- Deschenes, L., Lafrance, P., Villeneuve, J. P., and Samson, R. 1996. Adding SDS and *Pseudomonas aeruginosa* UG2 biosurfactants inhibits PAH biodegradation in a weathered creosote-contaminated soil. *Appl. Environ. Microbiol.* 46: 368-646.
- Dua, M., Singh, A., Sethunathan, N., and Johri, A. K. 2002. Biotechnology and bioremediation: successes and limitations. *Appl. Microbiol.Biotechnol.* 59: 143-152.
- Cerniglia, C. E. 1992. Biodegradation of polycyclic aromatic hydrocarbons. *Biodegradation*. 3: 351-368.
- Cerniglia, C .E. 1993. Biodegradation of polycyclic aromatic hydrocarbons. *Current Opinion in Biotechnology*. 4:331-338.
- Cerniglia, C. E., Morgan, J. C., and Gibson, D. T. 1979. Bacterial and fungal oxidation of dibenzofuran. *Biochem. J.* 180:175-185.
- Charoenchang, N., Pinpanichkan, P., Pattaragulwanit, K., Thaniyavarn, S., and Juntongjin, K. 2003. Utilization of agricultural materials to enhance microbial

- degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons in soil. *J. Sci. Res. Chula. Univ.* 28 (special issue I, NRC-EHWM): 1-13.
- Churchill, S. A., Harper, J. P., and Churchill, P. F. 1999. Isolation and characterization of a *Mycobacterium* species capable of degrading three- and four-ring aromatic and aliphatic hydrocarbons. *Appl. Environ. Microbiol.* 65: 549-552.
- Fiedler, H., Cheung, C. K., and Wong, M. H. 2002. PCDD/PCDF, chlorinated pesticides and PAH in Chinese teas. *Chemosphere*. 46: 1429-1433.
- Forehand, J. B., Dooly G. L., and Moldoveanu, S. C. 2000. Analysis of polycyclic aromatic hydrocarbons, phenols and aromatic amines in particulate phase cigarette smoke using simultaneous distillation and extraction as a sole sample clean-up step. *J. Chromatography A*. 898: 111-124.
- Garivait, H., Laowagul, W., Sukasem, P., Ngod-Ngam, S., Polprasert, C., and Reutergardh, L. B. 2002a. *Airborne Polycyclic aromatic hydrocarbon (PAHs) in Bangkok urban air: I characterization and Quantification*. Department of environmental quality promotion. Pathumthani.
- Garivait, H., Laowagul, W., Sukasem, P., Ngod-Ngam, S., Polprasert, C. and Reutergardh, L.B. 2002b. *Airborne Polycyclic aromatic hydrocarbon (PAHs) in Bangkok urban air: II Level and distribution*. Department of environmental quality promotion. Pathumthani.
- Gauthier, E., Déziel, E., Villemur, R., Juteu, P., Lépine, F., and Beaudet, R. 2003. Initial characterization of new bacteria degrading high-molecular weight polycyclic aromatic hydrocarbons isolated from a 2-year enrichment in a two-liquid-phase culture system. *J.Appl. Microbiol.* 94: 301-311.
- Gilbert, E. S., and Crowley, D. E. 1997. Plant compounds that induce polychlorinated biphenyl biodegradation by *Arthrobacter* sp. strain B1B. *Appl. Environ. Microbiol.* 63: 1933-1938.
- Gothrie, E. A., and Pfaender, F. K. 1998. Reduces pyrene bioavailability in microbially active soils. *Environ.Sci.Technol.* 32(4): 501-508.
- Grifoll, M., Casellas, M., Bayona, J. M., and Solanas, A. M. 1992. Isolation and characterization of a fluorene-degrading bacterium: identification of ring oxidation and ring fission products. *Appl. Environ. Microbiol.* 58: 2910-2917.

- Grimmer, G. H., Bohnke, A., and Glaser, A. 1977. Investigation on the carcinogenic burden by air pollution in marine polycyclic aromatic hydrocarbons in automobile exhaust gas-an inventory. *Zentralbl. I. Bakteriol. Abt. I Orig. Reihe B.* 164: 218-234.
- Grosser, R. J., Warshawsky, D., and Yestal, J. R. 1991. Indigenous and enhanced mineralisation of pyrene, benzo[a]pyrene and carbazole in soil. *Appl. Environ. Microbiol.* 57: 3462-3469.
- Guo, C. L., Zhou, H. W., Wong, Y. S., and Tam, N. F. Y. 2005. Isolation of PAH-degrading bacteria from mangrove sediments and their biodegradation potential. *Marine Pollution Bulletin.* (Unpublished).
- Habe, H. and Omori, T. 2003. Genetics of polycyclic aromatic hydrocarbon metabolism in diverse aerobic bacteria. *Biosci. Biotechnol. Biochem.* 67(2): 225-243.
- Haigh, S. D. 1996. A review of the interaction of surfactants with organic contaminants in soil. *The science of the total environment.* 185: 161-170
- Hensyl, W. R. 1994. *Bergey's manual of systematic bacteriology.* 9th ed. Merryland. Willium and Wilkins.
- Hirano, S. S., and Upper, C. D. 1991. Bacterial community dynamics. In: *Microbial ecology of leaves.* pp.271-294. Andrews, J. H., and Hirano, S. S. (ed.). NY, USA: Springer-Verlag.
- Imshenetskii, A. A., Kondrateva, T. F., and Linkova, M. A. 1985. Mutagenic action of acenaphthene on haploid and diploid cultures of *Candida scottii*. *Microbiol.* 54: 360-362.
- Johnsen, A. P., Wick, L. Y., and Harms, H. 2005. Principles of microbial PAH-degradation in soil. *Environmental Pollution.* 133: 71-84.
- John, T., and Cookson, J. R. 1995. *Bioremediation engineering design and application.* 57-59.
- Jones, K. C., Stratford, J. A., Waterhouse, K. S., and Vogt, N. B. 1989. Organic contaminants in welsh soils: polynuclear aromatic hydrocarbons. *Environ. Sci. Technol.* 23: 540-550.

- Juhasz, A. L., Britz, M. L., and Stanley, G. A. 1997. Degradation of fluoranthene, pyrene, benz[a]anthracene and dibenz[a,h]anthracene by *Burkholderia cepacia*. *J. Appl. Microbiol.* 83: 189-198.
- Juhasz, A. L., Britz, M. L., and Stanley, G. A. 2000. Microbial degradation and detoxification of high molecular weight polycyclic aromatic hydrocarbons by *Stenotrophomonas maltophilia* strain VUN 10,003. *Lett. Appl. Microbiol.* 30: 396-401.
- Juhasz, A. L., and Naidu, R. 2000a. Bioremediation of high molecular weight polycyclic aromatic hydrocarbons: a review of the microbial degradation of benzo[a]pyrene. *International Biodeterioration & Biodegradation*. 45: 57-88.
- Juhasz, A. L., and Naidu, R. 2000b. Enrichment and isolation of non-specific aromatic degraders from unique uncontaminated (plant and faecal material) sources and contaminated soils. *J. Appl. Microbiol.* 89: 642-650.
- Jucker, B. A., Harms, H., and Zehnder, A. J. B. 1996. Adhesion of the positively charged bacterium *Stenotrophomonas (Xanthomonas) maltophilia* 70401 to glass and teflon. *J. Bacteriol.* 178: 5472-5479.
- Kanaly, R. A., Bartha, R., Watanabe, K., and Harayama, S. 2000. Rapid mineralization of benzo[a]pyrene by microbial consortium growing on diesel fuel. *Appl. Environ. Microbiol.* 60: 4205-4211.
- Kästner, M., Breuer-Jammali, M., and Mahro, B. 1994. Enumeration and characterization of the soil microflora from hydrocarbon-contaminated soil sites able to mineralize polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs). *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 41: 267-273.
- Kästner, M., and Mahro, B. 1996. Microbial degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons in soils affected by the organic matrix of compost. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 44: 668-675.
- Kästner, M., Streibich, S., Beyer, M., Richnow, H. H., and Fretsche, W. 1999. Formation of bound residues during microbial degradation of (¹⁴C) anthracene in soil. *Appl. Environ. Microbiol.* 65: 1834-1842.
- Kim-Oanh, N. T., Bætz Reuturgårdh, L., Dung, N. T., Yu, M.-H., Yau, X.-X., and Co, H.X. 2000. Polycyclic aromatic hydrocarbons in the airborne particulate matter at a

- location 40 km. north of Bangkok, Thailand. *Atmospheric Environment*. 34: 4557-4563.
- Kochevar, I. E., Armstrong, R. B., Walther, R. R., and Harber, L. C. 1982. Coal tar phototoxicity: Active compounds and action spectra. *Photochem. Photobiol.* 36: 65-69.
- Korda, A., Santas, P., Tenente, A., and Santas, R. 1997. Petroleum hydrocarbon bioremediation: sampling and analytical techniques, in situ treatments and commercial microorganisms currently used. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 48: 677-686.
- Kot-Wasik, A., Dąbrowska, D., and Namieśnik, J. 2004. Photodegradation and biodegradation study of benzo(a)pyrene in different liquid media. *J of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry*. 168: 109–115.
- Laurie, A. A., Jennifer, C., and Michael, T. M. 2002. Photosynthetic and phylogenetic primers for detection of anoxygenic phototrophs in natural environments. *Appl. Environ. Microbiol.* 67:2922–2926.
- Lederer, W. H. 1985. Acenaphthene. In Regulatory Chemicals of Health and Environmental Concern. P. 1., Lederer, W. H. (ed.). Van Nostrand Reinhold company.
- Lee, S., and Cutright, T. J. 1996. Nutrient medium for the bioremediation of polycyclic aromatic hydrocarbons contaminated soils. *Environ. Sci. Technol.* 14:1524-1528.
- Lu, F., Lukssik, J., and Farrah, S.R. 2001. Immunological methods for the study of Zoogloea strains in natural environments. *Wat. Res.* 35(17): 4011–4018.
- Lundstedt, S. 2003. *Analysis of PAHs and their transformation products in contaminated soil and remediation process*. Solfjädern Offset AB. Umeå.
- Madsen, T., and Kristensen, P. 1997. Effects of bacterial inoculation and nonionic surfactants on degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons in soil. *Environmental Toxicology and chemistry*. 16(4): 631-637.
- Maier, R. M., Pepper, L. L., and Gerba, C. P. 2000. *Environmental Microbiology*. San Diego: Academic.
- Maria, C. S. 1999. *Bioremediation of organic contaminants*.In: *Microbiological examination of water and wastewater*. pp.79-84. CRC Florida, USA: Press LLC.

- Michael, W., and Dunne J. R. 2002. Bacterial adhesion: seen any good biofilms lately?. *Clinical Microbiology Reviews*. 15 (2): 155-166.
- Mueller, J. G., Chapman, P. J., and Pritchard, P. H. 1989. Action of fluoranthene-utilizing bacterial community on polycyclic aromatic hydrocarbon components of creosote. *Appl. Environ. Microbiol.* 55: 3085-3090.
- Mulligan, C. N., Yong, R. N., and Gibbs, B. F. 2001. Surfactant remediation of contaminated soil: A review. *Eng. Geo.* 60: 371-380.
- Noordman, W. H., Ji, W., Brusseau, M. L., and Janssen, D. B. 1998. Effect of rhamnolipid biosurfactant on removal of phenanthrene from soil. *Environ. Sci. Technol.* 32: 1806-1812.
- Neurath, G. B. 1972. Recent advances in knowledge of the chemical composition of tobacco smoke. In *The Chemistry of Tobacco and Tobacco smoke*. pp. 77-97., Schmeltz, I. (ed.). New York: Plenum Publishing Corp.
- Nieman, J. K. C., Kimball, D. O., McLean, J. E., Sims, R. C., Sims, J. L., Sorensen, D. L., and Rice, J. A. 1998. *Humification of pyrene in contaminated soil during landfarming*. Proceedings of the 1998 conference on Hazardous waste research. 252-260.
- Omori, T., Monna, L., Saiki, Y., and Kodama, T. 1992. Desulfurization of dibenzothiophene by *Corynebacterium* sp. strain SY1. *Appl. Environ. Microbiol.* 58: 911-915.
- Pereira-Natto, A. D., Barreto, R. P., Moreira, J. C., and Arbillia, G. 2001. Preliminary comparison of PAH in total suspended particulate sample taken at Niteroi and Rio De Janeiro cities, Brasil. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.* 66. 36-43.
- Page, C. A., Bonner, J. S., Kanga, S.A., Mills, M. A., and Autenrieth, R. L. 1999. Biosurfactant solubilization of PAHs. *Environ. Eng. Sci.* 16: 465-474.
- Panther, B., Hooper, M., Limpaseni, W., and Hooper, B. 1996. Polycyclic aromatic hydrocarbons as environmental contaminants: some results from Bangkok. In: *Proceedings of the Third International Symposium of ETER NET-APR: Conservation of the Hydrospheric Environment*. pp. 178-181.
- Patnaik, P. 1992. Hydrocarbon, Aromatic. In: *A comprehensive guide to the hazardous*

- properties of chemical substrances.* pp. 429-445. New York: Van Nortrand Reinhold.
- Poeton, T., Stensel, H., and Strand, S. 1999. Biodegradation of polycyclic aromatic hydrocarbons by marine bacteria: Effect of solid phase on degradation kinetics. *Water res.* 33: 868-880.
- Prapatsornpinyo, S. 2003. *Isolation and identification of polycyclic aromatic hydrocarbon degrading bacteria from river and canal sediments in Bangkok metropolis.* Master's Thesis. Inter-Department of Science in Environmental Management, Chulalongkorn University.
- Randerath, K., Zhou, G.-D., Randerath, E., Safe, S. H., and Donnelly, K. C. 1997. Comparative ^{32}P -postlabeling analysis of exogenous and endogenous DNA adducts in mouse skin exposed to a wood-preserving waste extract, a complex mixture of polycyclic and polychlorinated chemicals. *Environmental and Molecular Mutagenesis* 29: 372-378.
- Rehmann, K., Noll, H. P., Steinberg, C. E., and Kettrup, A. A. 1998. Pyrene degradation by *Mycobacterium sp.* Strain KR2. *Chemosphere*. 36: 2977-2992.
- Ressler, B. B., Kneifel, H., and Winter, J. 1999. Bioavailability of polycyclic aromatic hydrocarbon and formation of humic acid like residues during bacterial PAH degradation. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 52: 85-91.
- Sağ, Y., and Kutsal, T. 1995. Biosorption of heavy metal by *Zoogloea ramigera*: use of adsorption isotherms and a comparison of biosorption characterization. *The chemical engineer journal*. 60: 181-188.
- Samanta, S. K., Singh, O. V., and Jain, R. K. 2002. Polycyclic aromatic hydrocarbons: environmental pollution and bioremediation. A review. *TRENDS in biotechnology*. 20(6): 243-248.
- Schirmer, K., Dixon, D. G., Greenberg, B. M., and Bols, N. C. 1998. Ability of 16 priority PAHs to be directly cytotoxic to a cell line from the rainbow trout gill. *Toxicol.* 127: 129-141.
- Shuttleworth, K. L., and Cerniglia, C. E. 1995. Environmental aspects of PAH biodegradation. *Appl. Biochem. Biotechnol.* 54: 291-302.

- Shuttleworth, K. L., and Cerniglia, C. E. 1996. Bacteria degradation of low concentrations of phenanthrene and inhibitory naphthalene. *Microbiol. Ecol.* 31: 305-317.
- Sriprang, R., Hayashi, M., Yamashita, M., Ono, H., Saeki, K., and Murooka, Y. 2002. A novel bioremediation system for heavy metals using the symbiosis between leguminous plant and genetically engineered rhizobia. *J. Biotechnol.* 99: 279-293.
- Straube, W. L., Jones-Meehan, J., Pritchard, P. H., and Jones, W. R. 1999. Bench-scale optimization of bioaugmentation strategies for treatment of soils contaminated with high molecular weight polycyclic aromatic hydrocarbons. *Resources Conservation and Recycling.* 27: 27-37.
- Stringfellow, W. T., and Alvarez-Cohen, L. 1999. Evaluating the relationship between the sorption of PAHs to bacterial biomass and biodegradation. *Wat. Res.* 33(11): 2535-2544.
- Stringfellow, W., and Aitken, M. D. 1995. Competitive metabolism of naphthalene, methylnaphthalenes, and fluorene by phenanthrene-degrading Pseudomonads. *Appl. Environ. Microbiol.* 61: 357-362.
- Su, M.-C., Cha, D. K., and Anderson, P. R. 1995. Influence of selector technology on heavy metal removal by activated sludge: secondary effects of selector technology. *Wat. Res.* 29 (3): 971-976.
- Sul, D., Oh, E., Im, H., Yang, M., Kim, C-W., and Lee, E., 2003. DNA damage in T-and B-lymphocytes and granulocytes in emission in section and incineration workers exposed to polycyclic aromatic hydrocarbons. *Mutation research.* 583: 109-119.
- Supaka, N., Pinphanichakarn, P., Pattaragulwanit, K., Thaniyavarn, S., Omori, T., and Juntongjin, K. 2001. Isolation and characterization of phenanthrene-degrading *Sphingomonas* sp. strain P2 and its ability to degrade fluoranthene and pyrene via cometabolism. *Science Asia.* 27: 21-28.
- Suthersan, S.S. 1999. *In situ* Bioremediation. Remediation engineering: design concepts. CRC Press LLC, Boca Raton.

- Tang, W., White, J., and Alexander, M. 1998. Utilization of sorbed compound by microorganisms specifically isolated for that purpose. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 49: 117-121.
- Tayler, L. T., and Jones, D. M. 2001. Bioremediation of PAHs in soil using biodiesel. *Chemosphere*. 44: 1131-1136.
- Tiehm, A. 1994. Degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons the presence of synthetic surfactants. *Appl. Environ. Microbiol.* 60: 258-263.
- Unz, R. F., and Farrah S. R. 1972. Use of aromatic compounds for growth and isolation of *Zoogloea*. *Appl. Microbiol.* 23, 524–530.
- van Loosdrecht, M. C. M., Lyklema, J., Norde, W., Schraa, G., and Zehnder, A. J. B. 1987. The role of bacterial cell wall hydrophobicity in adhesion. *Appl Environ Microbiol.* 53(8): 1893-1897.
- Verstraete, W., and Devliegher, W. 1996. Formation of non-bioavailable organic residues in soil: Perspectives for site remediation. *Biodegradation*.7: 471-485.
- Vila, J., López, Z., Sabaté, J., Minguillón, C., Solanas, A. M., and Grifoll, M. 2001. Identification of a novel metabolite in the degradation of pyrene by *Mycobacterium* sp. strain AP1: Actions of the isolate on two- and three-ring polycyclic aromatic hydrocarbons. *Appl. Environ. Microbiol.* 67(12): 5497-5505.
- Vidali, M. 2001. Bioremediation. An overview. *Pure Appl. Chem.* 73(7): 1163–1172.
- Walter, U., Beyer, M., Klein, J., and Rehm, H. J. 1991. Degradation of pyrene by *Rhodococcus* sp. UW1. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 34: 671-676.
- Wang, S., Liu, B., Sun, K., and Su, Q. 2004. Gas chromatographic-mass spectrometric determination of polycyclic aromatic hydrocarbons formed during the pyrolysis of phenylalanine. *Journal of Chromatography A*.1025: 255-261.
- Watanabe, K. 2001. Microorganisms relevant to bioremediation. *Cur. Opinion in Biotechnol.* 12:2637-2641.
- Wattiau, P. 2002. Microbial aspects in bioremediation of soils polluted by polycyclic aromatic hydrocarbons. Focus on biotechnology vol. 3A. *Biotechnology for the environmental*. Kluwer Acad. Press.
- Weber, S., Stubner, S., and Conrad R. 2001. Bacterial populations colonizing and degrading rice straw in anoxic paddy soil. *Appl. Environ. Microbiol.* 67: 1318-

- 1327.
- Weissenfels, W. D., Beyer, M., Klien, J., and Rehm, H. J. 1990. Degradation of phenanthrene, fluorene and fluoranthrene by pure bacterial cultures. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 32: 479-484.
- Weissenfels, W. D., Beyer, M., and Klien, J. 1991. Microbial metabolism of fluoranthrene: isolate and identification of ring fission products. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 34: 528-535.
- Weissenfels, W. D., Klewer, H.-J., and Langhoff, J. 1992. Adsorption of polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) by soil particle: influence on biodegradability and biotoxicity. *Appl Microbiol Biotechnol.* 36: 686-696.
- White, V. E., and Knowles, C. J. 2003. Degradation of copper-NTA by *Mesorhizobium* sp. NCIMB13524. *International Biodeterioration & Biodegradation*. 52: 143–150.
- Wick, L. Y., de Munain, A. R., Springael, D., and Harms, H. 2002. Responses of *Mycobacterium* sp. LB501T to the low bioavailability of solid antracene. *Appl Microbiol Biotechnol.* 58: 378-385.
- Wick, L. Y., Wattiau, P., and Harms, H. 2002. Influence of the growth substrate on the mycolic acid profiles of mycobacteria. *Environ. Microbiol.* 4(10): 612-616.
- Wilcke, W., Müller, S., Kanchanakool, N., Niamskul, C., and Zech, W. 1999. Polycyclic aromatic hydrocarbons in hydromorphic soils of the tropical metropolis Bangkok. *Geoderma*. 91: 297-309.
- Wilson, S. C., and Jones, K. C. 1993. Bioremediation of soil contaminated with polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs). A review. *Environ Pollut.* 81: 229-249.
- Yadav, R. K. P., Halley, J. M., Karamanolis, K. K., Constantinidou, H.-I., and Vokou, D. 2004. Bacterial populations on the leaves of Mediterranean plants: quantitative features and testing of distribution models. *Environmental and Experimental Botany*. 52: 63-77.
- Yu, S. H., Ke, L., Wong, Y. S., and Tam, N. F. Y. 2005. Degradation of polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHS) by a bacterial consortium enriched from mangrove sediments. *Environment International*. 31: 149–154.

ภาคผนวก

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก.

สูตรและวิธีการเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ

อาหารเลี้ยงเชื้อ Carbon Free Mineral Salt Medium (CFMM)

ก.)	แอมโมเนียมไนเตรต (NH_4NO_3)	3.0	กรัม
	ไดโซเดียมไฮดรอกไซด์ฟอสเฟตเดคไซเดรต ($\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$)	5.5	กรัม
	โพแทสเซียมไดไฮดรอกไซด์ฟอสเฟต (KH_2PO_4)	0.8	กรัม
ข.)	แมกนีเซียมชัลเฟตไฮเดรต ($\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)	0.01	กรัม
	เฟอริกคลอไรด์ไฮเดรต ($\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)	0.005	กรัม
	แคลเซียมคลอไรด์ไฮเดรต ($\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)	0.005	กรัม

ชั้งสารส่วน ก.) ละลายในน้ำกลั่นบริ麻ตร 1,000 มล. ปรับค่าความเป็นกรด-ด่าง ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 1 นอร์มัล ให้เป็น 7.5 จากนั้นนำเชื้อตัวยความดัน ไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121 °ซ เป็นเวลา 20 นาที เติมสารละลายในส่วน ข.) ที่ทำการเตรียมแยกแต่ละชนิดและทำให้ปราศจากเชื้อโดยกรองผ่านฟุลกรองสำเร็จรูปเซลลูโลสอะซีเตท ขนาดรู 0.45 ไมโครเมตร ลงในอาหารที่ทำการนึ่งฆ่าเชื้อแล้ว

อาหารเลี้ยงเชื้อแข็ง CFMM (CFMM agar)

เตรียมอาหารด้วยวิธีเช่นเดียวกับการเตรียมอาหารเหลว CFMM ละลายผงวุ่น 15 กรัม ต่อ อาหารเลี้ยงเชื้อ 1,000 มล. ลงไปในสารละลายส่วน ก.) ปรับค่าความเป็นกรด-ด่าง ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 1 นอร์มัล ให้เป็น 7.5 ก่อนนำไปนึ่งฆ่าเชื้อตัวยความดัน ไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121 °ซ เป็นเวลา 20 นาที ทิ้งไว้จนได้อุณหภูมิ 50-60 °ซ จึงเติมสารละลายในส่วน ข.) ที่ปราศจากเชื้อแล้วก่อนนำไปใช้

อาหารเลี้ยงเชื้อเหลว Luria-Bertani (LB broth)

ทริปโทน (tryptone)	10.0	กรัม
ผงสกัดจากเยลล์ (yeast extract)	5.0	กรัม
โซเดียมคลอไรด์ (NaCl)	5.0	กรัม

ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่นบริมาตร 800 มล. ปรับค่าความเป็นกรด-ด่างด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 1 นอร์มัล ให้เป็น 7.0 ปรับบริมาตรให้เป็น 1,000 มล. นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอน้ำ 15 ปอนด์ต่อตารางนิว อุณหภูมิ 121 °ซ เป็นเวลา 15 นาที

อาหารเลี้ยงเชื้อแข็ง Luria-Bertani (LB agar)

เตรียมอาหารด้วยวิธีเช่นเดียวกับการเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อเหลว LB แต่ละลายผงวุ่น 15 กรัมต่ออาหารเลี้ยงเชื้อ 1,000 มล. ลงไปในอาหารก่อนนำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอน้ำ 15 ปอนด์ต่อตารางนิว อุณหภูมิ 121 °ซ เป็นเวลา 20 นาที

ศูนย์วิทยาศาสตร์พยากรณ์
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ข.

สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

สารละลายน้ำในไดเมทธิลซัลฟอกไซด์

ชั้งไพริน 0.1 กรัมละลายน้ำในไดเมทธิลซัลฟอกไซด์ปริมาณ 1.0 มล. ผสมด้วยเครื่องปั่นผสมจนผลึกไพรินละลายหมด ทำให้ปราศจากเชื้อโดยกรองด้วยชุดกรองสำเร็จรูปชนิด PTFE ที่มีขนาดรูกว้าง 0.20 ไมโครเมตร เก็บรักษาในขวดสีขาวหรือห่อให้มิดชิดเก็บที่อุณหภูมิ -20°C เติมลงในอาหารเหลว CFMM ที่ผ่านการฆ่าเชื้อและเย็นลงที่อุณหภูมิห้องแล้ว

สารละลายน้ำ PAHs ชนิดอื่นในไดเมทธิลซัลฟอกไซด์

ชั้งสาร PAHs ชนิดอื่น 0.1 กรัม ยกเว้นแอนพาราลีน 0.3 กรัม ละลายน้ำในไดเมทธิลซัลฟอกไซด์ปริมาณ 1.0 มล. ผสมด้วยเครื่องปั่นผสมจนสาร PAHs ละลายหมด ทำให้ปราศจากเชื้อโดยกรองด้วยชุดกรองสำเร็จรูปชนิด PTFE ที่มีขนาดรูกว้าง 0.20 ไมโครเมตร เก็บรักษาในขวดสีขาวหรือห่อให้มิดชิดเก็บที่อุณหภูมิ -20°C เติมลงในอาหารเหลว CFMM ที่ผ่านการฆ่าเชื้อและเย็นลงที่อุณหภูมิห้องแล้ว

สารละลายน้ำมาตรฐานของ PAHs และอนุพันธ์ชนิดต่างๆ ในเมทاثานอล

ชั้งสาร PAHs ที่ต้องการเตรียม ชนิดละ 0.1 กรัม ละลายน้ำราบมาตรฐานแต่ละชนิดในเมทาโนลปริมาณ 10 มล. ผสมจนสารละลายน้ำเป็นเนื้อเดียวกัน กรองด้วยชุดกรองสำเร็จรูปชนิด PTFE ที่มีขนาดรูกว้าง 0.20 ไมโครเมตร เก็บรักษาในขวดสีขาวหรือห่อให้มิดชิดเก็บที่อุณหภูมิ 4°C เพื่อใช้เป็นสารมาตรฐานในการวิเคราะห์ปริมาณ PAHs ด้วยวิธี HPLC

สารละลายน้ำเดย์มายด์ครอกไซด์ความเข้มข้น 1 นอร์มัล

ชั้งไนโตรเจนเดย์มายด์ครอกไซด์ 40 กรัม ละลายน้ำในน้ำกลั่น 900 มล. ในขวดปริมาณขนาด 1,000 มล. ปรับปริมาณให้ครบ 1,000 มล. ด้วยน้ำกลั่น

30% กลีเซอรอล

นำกลีเซอรอล 30 มล. ละลายน้ำในน้ำกลั่น 70 มล. นึ่งฆ่าเชื้อที่ความดันไก 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121°C เป็นเวลา 20 นาที ทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 24 ชั่วโมง แล้วนำมานึ่งฆ่าเชื้อใหม่อีก 2-3 ครั้ง

สารละลายน้ำมันฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 10 mM pH 7.0

โพแทสเซียมไอกไฮดรเจนฟอสเฟส (KH_2PO_4)	0.68	กรัม
ไดโพแทสเซียมไอกไฮดรเจนฟอสเฟส (K_2HPO_4)	0.87	กรัม
โซเดียมคลอไรด์ (NaCl)	8.77	กรัม
น้ำกลั่น	1,000	มิลลิลิตร

ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำกลั่นปริมาตร 800 มล. ปรับค่าความเป็นกรด-ด่างด้วยสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 1 นอร์มัล ให้เป็น 7.0 ปรับปริมาตรให้เป็น 1,000 มล. นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไก 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน อุณหภูมิ 121 °ซี เป็นเวลา 15 นาที

สารละลายน้ำโซเดียมคลอไรด์ 0.85%

ชั้งโซเดียมคลอไรด์ 0.85 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 100 มล. นึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไก 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน อุณหภูมิ 121 °ซี เป็นเวลา 20 นาที

สารละลายน้ำมีทานอลเข้มข้น 80% ในน้ำ (ปริมาตรต่อปริมาตร)

กรองเมทานอลผ่านแผ่นกรองชนิด FH ขนาดรูกว้าง 0.45 ไมโครเมตร กำจัดฟองอากาศด้วยเครื่องกำเนิดเสียงความถี่สูง จากนั้นผสมเมทานอล ปริมาตร 80 มล. กับน้ำกลั่นที่กรองผ่านกรองชนิด FH ขนาดรูกว้าง 0.45 ไมโครเมตรและกำจัดอากาศออกแล้ว ปริมาตร 20 มล. นำไปกำจัดอากาศด้วยเครื่องกำเนิดเสียงความถี่สูงอีกครั้งจนไม่เหลือฟองอากาศ

สารละลายน้ำ 10 % SDS

ชั้ง Sodium lauryl sulfate 10 กรัม ค่อยๆ ละลายในน้ำกลอดประจุอุณหภูมิ 60 °ซี ปริมาตร 8 มล. เมื่อละลายหมดเติมน้ำกลอดประจุจนเป็นปริมาตร 100 มล. นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไก 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน อุณหภูมิ 121 °ซี เป็นเวลา 20 นาที

สารละลายน้ำ EDTA เข้มข้น 0.5 มोลาร์

EDTA ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_8\text{Na}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)	186.1	กรัม
โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH)	20.0	กรัม

ละลาย EDTA ในน้ำกลอดประจุปริมาตร 800 มล. จากนั้นเติมโซเดียมไฮดรอกไซด์ ผสมให้เข้ากัน ทิ้งไว้ให้เย็น แล้วจึงปรับค่าความเป็นกรด-ด่างเป็น 8.0 เติมน้ำกลอดประจุให้เป็นปริมาตร 1,000 มล. นึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไก 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน อุณหภูมิ 121 °ซี เป็นเวลา 20 นาที

บัฟเฟอร์ TE

Tris-HCl	10.0	มิลลิเมตร
EDTA	0.1	มิลลิเมตร

ผสมสารละลาย Tris-HCl pH 8.0 เข้มข้น 1.0 มิลลิเมตร pH 8.0 ปริมาตร 10 มิลลิลิตร กับสารละลาย EDTA pH 8.0 เข้มข้น 0.5 มิลลิเมตร ปริมาตร 0.2 มิลลิลิตร เติมน้ำปลดประจุให้เป็นปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร นึ่งม่าเชื้อด้วยความดันไอก 15 ปอนด์ต่อตารางนิว อุณหภูมิ 121° ซ เป็นเวลา 20 นาที

CTAB/NaCl solution

โซเดียมคลอไรด์ (NaCl)	0.7	มิลลาร์
CTAB	10.0	กรัม

ละลาย CTAB ในน้ำปลดประจุอุณหภูมิ 60 ° ซ ปริมาตร 80 มล. จากนั้นเติมโซเดียมคลอไรด์ เมื่อละลายหมดเติมน้ำปลดประจุจนเป็นปริมาตร 100 มล. นำไปนึ่งม่าเชื้อด้วยความดันไอก 15 ปอนด์ต่อตารางนิว อุณหภูมิ 121° ซ เป็นเวลา 20 นาที

สารละลายฟีโนล/คลอโรฟอร์ม/ไอโซเอมิลแอลกอฮอลล์

เตรียมสารละลายฟีโนลอิมตัวในบัฟเฟอร์ Tris-HCl โดยละลายฟีโนลในอ่างน้ำอุณหภูมิ 68° ซ จากนั้นเติมผง hydroxyquinaline ให้ได้ความเข้มข้น 0.1 % (น้ำหนักต่อน้ำหนัก) เติมสารละลาย Tris-HCl เป็น 8.0 เข้มข้น 0.5 มิลลาร์ ปริมาตร 1 เท่า คนด้วยแท่งแม่เหล็กเป็นเวลา 15 นาที ทิ้งให้แยกชั้น ดูดชั้นน้ำส่วนบนออก เติมสารละลาย Tris-HCl เป็น 8.0 เข้มข้น 0.1 มิลลาร์ ปริมาตร 1 เท่า คนด้วยแท่งแม่เหล็กเป็นเวลา 15 นาที ทิ้งให้แยกชั้น ดูดชั้นน้ำส่วนบนออก ทำขั้นนี้หลายครั้งด้วย Tris-HCl เป็น 8.0 เข้มข้น 0.1 มิลลาร์ จนค่าความเป็นกรด-ด่างของฟีโนลมากกว่า 7.8 สุดท้ายเติมสารละลาย Tris-HCl เป็น 8.0 เข้มข้น 0.1 มิลลาร์ ที่ผสม β -mercaptoethanol เข้มข้น 0.2 % ปริมาตร 0.1 เท่าของฟีโนลที่เตรียมได้ เก็บในขวดสีชาที่อุณหภูมิ 4° ซ ผสมฟีโนลที่เตรียมได้กับคลอโรฟอร์มและไอโซเอมิลแอลกอฮอลล์ ในอัตราส่วน 25:24:1 (ปริมาตรต่อปริมาตรต่อปริมาตร) เก็บในขวดสีชาที่อุณหภูมิ 4° ซ

สารละลายคลอโรฟอร์ม/ไอโซเอมิลแอลกอฮอลล์

ผสมคลอโรฟอร์มกับไอโซเอมิลแอลกอฮอลล์ ในอัตราส่วน 24 : 1 (ปริมาตรต่อปริมาตร) เก็บที่อุณหภูมิ 4° ซ

บัฟเฟอร์ 50XTAE

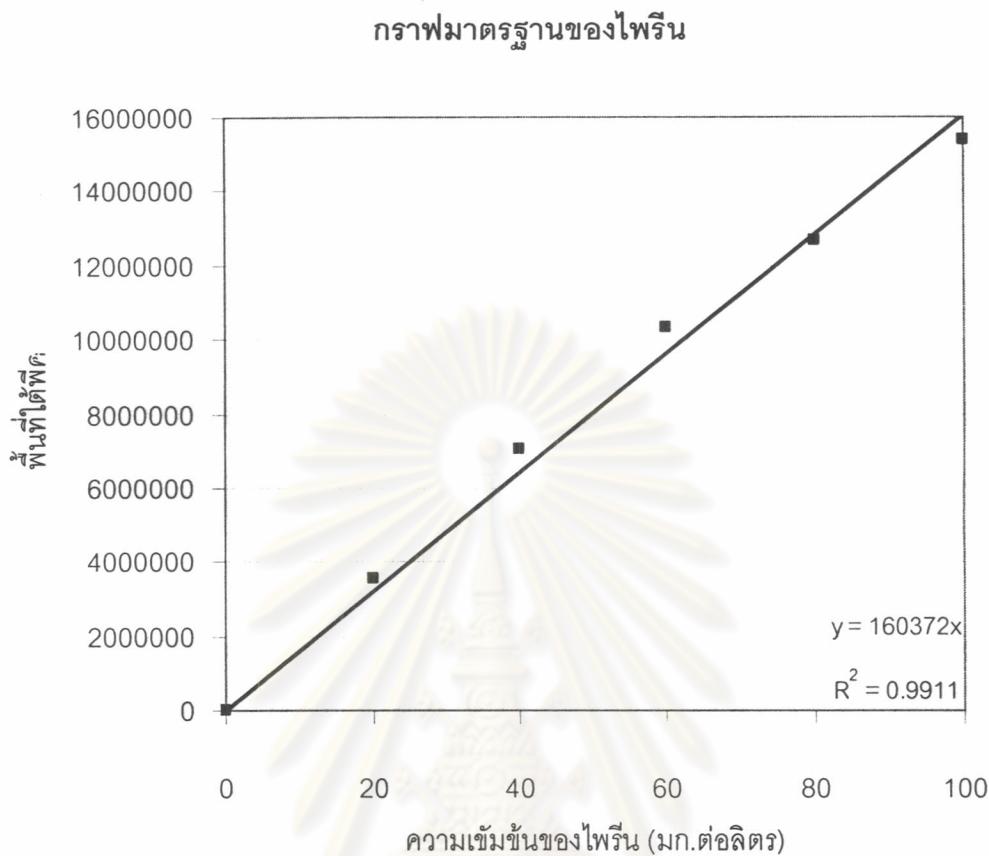
Tris-HCl	202.0	กรัม
สารละลาย EDTA pH 8.0 เข้มข้น 0.5 มิลลาร์	100.0	มิลลิลิตร
กรดอะซีติกเข้มข้น	57.1	มิลลิลิตร
ละลายส่วนผสมทั้งหมดในน้ำปลอดประจุปริมาณ 800 มิลลิลิตร แล้วเติมน้ำปลอดประจุให้เป็นปริมาณ 1,000 มิลลิลิตร นึ่ง慢ๆ เสือด้วยความดันไอก 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว อุณหภูมิ 121° ชั่วโมง 20 นาที		

สารละลายเอทธิเดียมบอร์มไดโนบัฟเฟอร์ TAE

ละลายผงเอทธิเดียมบอร์มไดโนบัฟเฟอร์ให้มีความเข้มข้นสุดท้ายเท่ากับ 10 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร เก็บในภาชนะปิดสนิทในที่มืด

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

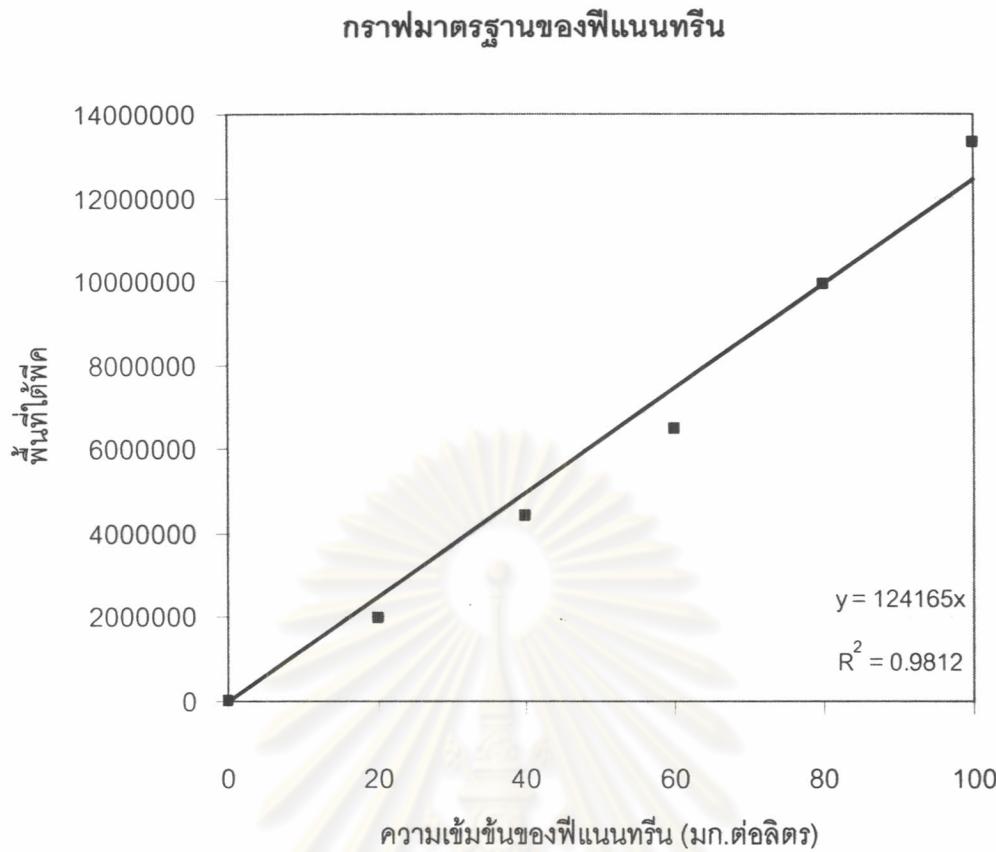
ภาคผนวก ค.



รูปที่ ค.1 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณไพรีนและพื้นที่ได้พีค
ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นไพรีนคำนวณได้โดยนำพื้นที่ได้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลง
ในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\begin{aligned} \text{พื้นที่ได้พีค} &= (\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณไพรีน}) + \text{จุดตัดแกน } Y \\ \text{โดยที่} &\quad \text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} = 160372 \\ &\quad \text{จุดตัดแกน } Y = 0 \end{aligned}$$

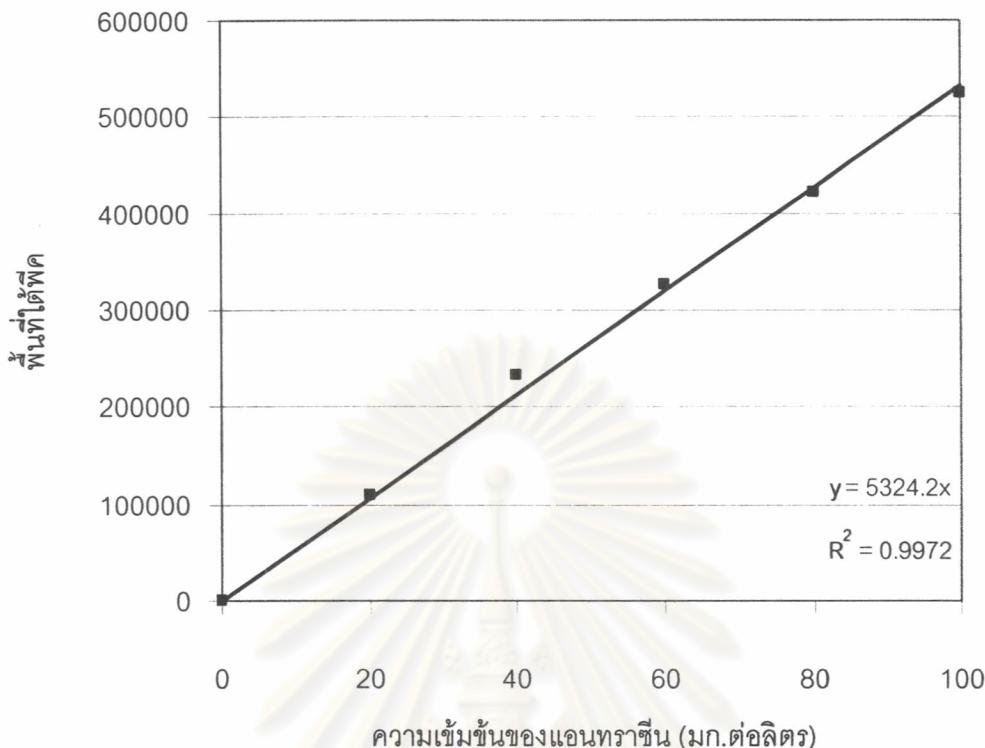


รูปที่ ค.2 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณฟีเวนทรีนและพื้นที่ใต้พิก
ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นฟีเวนทรีนคำนวนได้โดยนำพื้นที่ใต้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\begin{aligned} \text{พื้นที่ใต้พิก} &= (\text{ความเข้มข้นของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณฟีเวนทรีน}) + \text{จุดตัดแกน Y} \\ \text{โดยที่} \quad \text{ความเข้มข้นของกราฟมาตรฐาน} &= 124165 \\ \text{จุดตัดแกน Y} &= 0 \end{aligned}$$

กราฟมาตรฐานของเอนทราซีน



รูปที่ ค.3 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณเอนทราซีนและพื้นที่ได้พีค^{ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC}

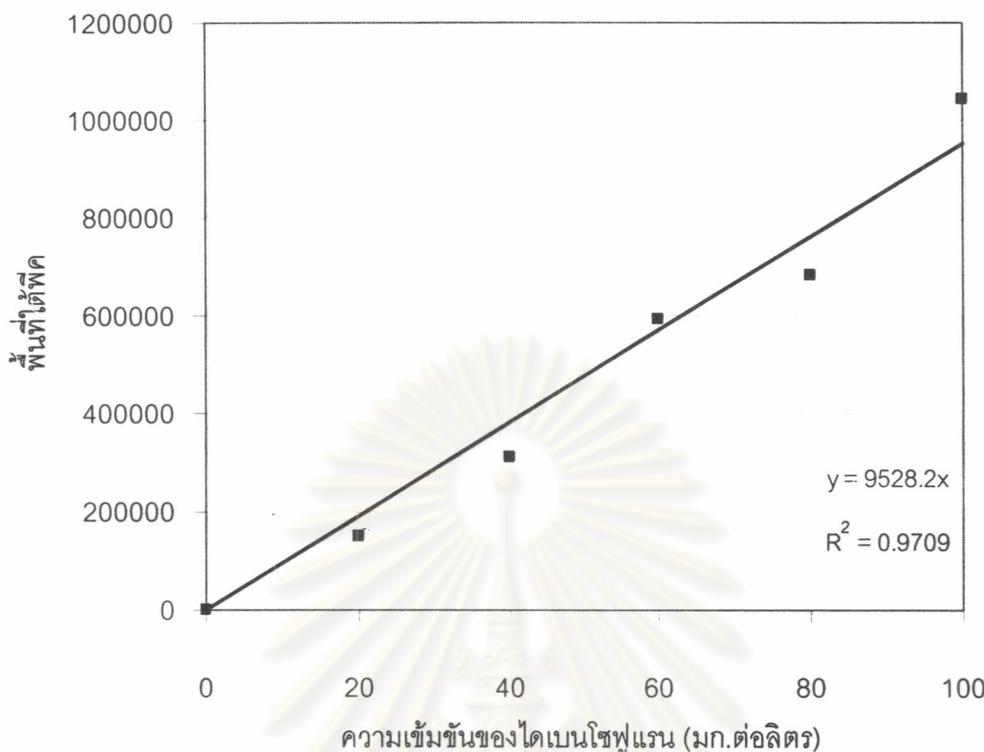
ความเข้มข้นเอนทราซีนคำนวนได้โดยนำพื้นที่ได้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ได้พีค} = (\text{ความเข้มข้นของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณเอนทราซีน}) + \text{จุดตัดแกน Y}$$

$$\text{โดยที่ } \quad \text{ความเข้มข้นของกราฟมาตรฐาน} = 5324.2$$

$$\text{จุดตัดแกน Y} = 0$$

กราฟมาตรฐานของไดเบนโซฟูเรน



รูปที่ ค.4 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณไดเบนโซฟูเรนและพื้นที่ได้พิก
ที่ไดจากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

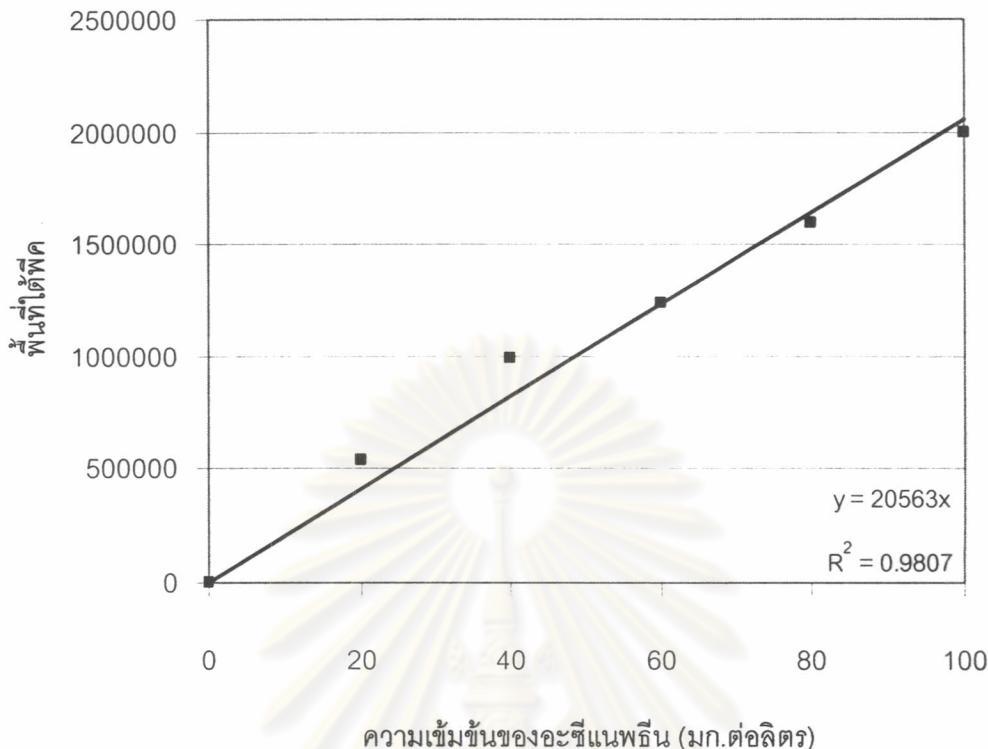
ความเข้มข้นไดเบนโซฟูเรนคำนวนไดโดยนำพื้นที่ได้กราฟที่ไดจากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC
แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ได้พิก} = (\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณไดเบนโซฟูเรน}) + \text{จุดตัดแกน Y}$$

$$\text{โดยที่ } \text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} = 9528.2$$

$$\text{จุดตัดแกน Y} = 0$$

กราฟมาตรฐานของอะซีแนพธีน



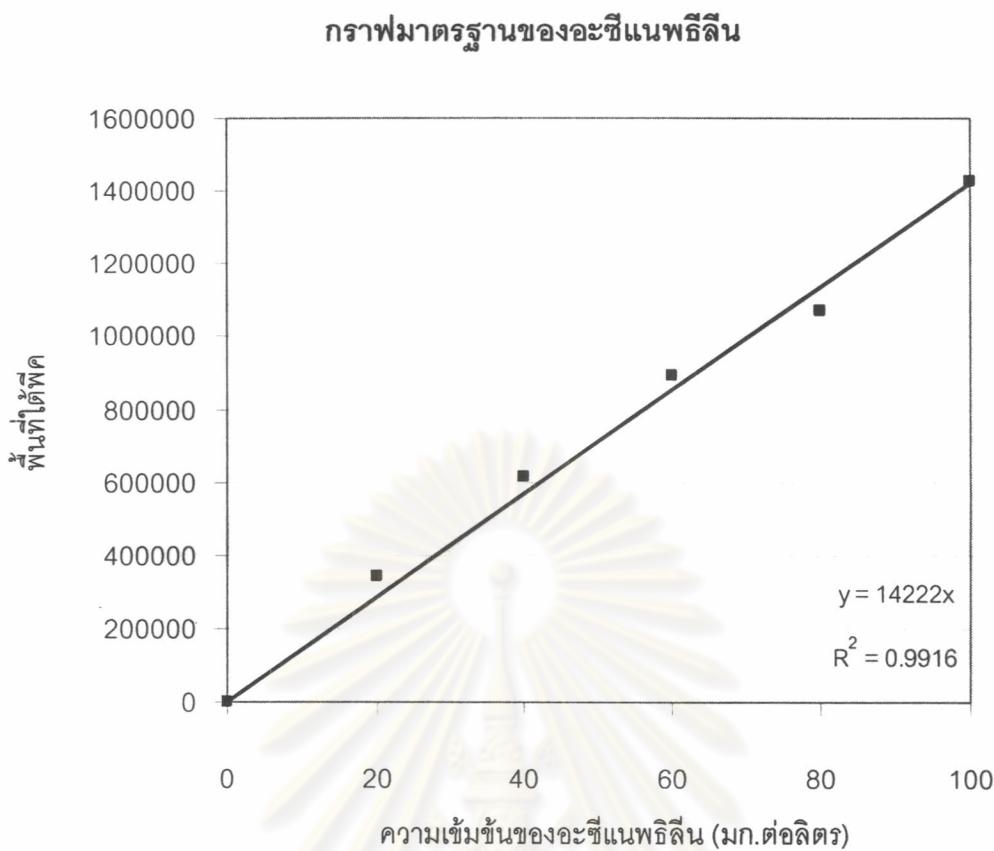
รูปที่ ค.5 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณอะซีแนพธีนและพื้นที่ได้พีค
ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นอะซีแนพธีนคำนวนได้โดยนำพื้นที่ได้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทน
ค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ได้พีค} = (\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณอะซีแนพธีน}) + \text{จุดตัดแกน Y}$$

$$\text{โดยที่ } \quad \text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} = 20563$$

$$\text{จุดตัดแกน Y} = 0$$



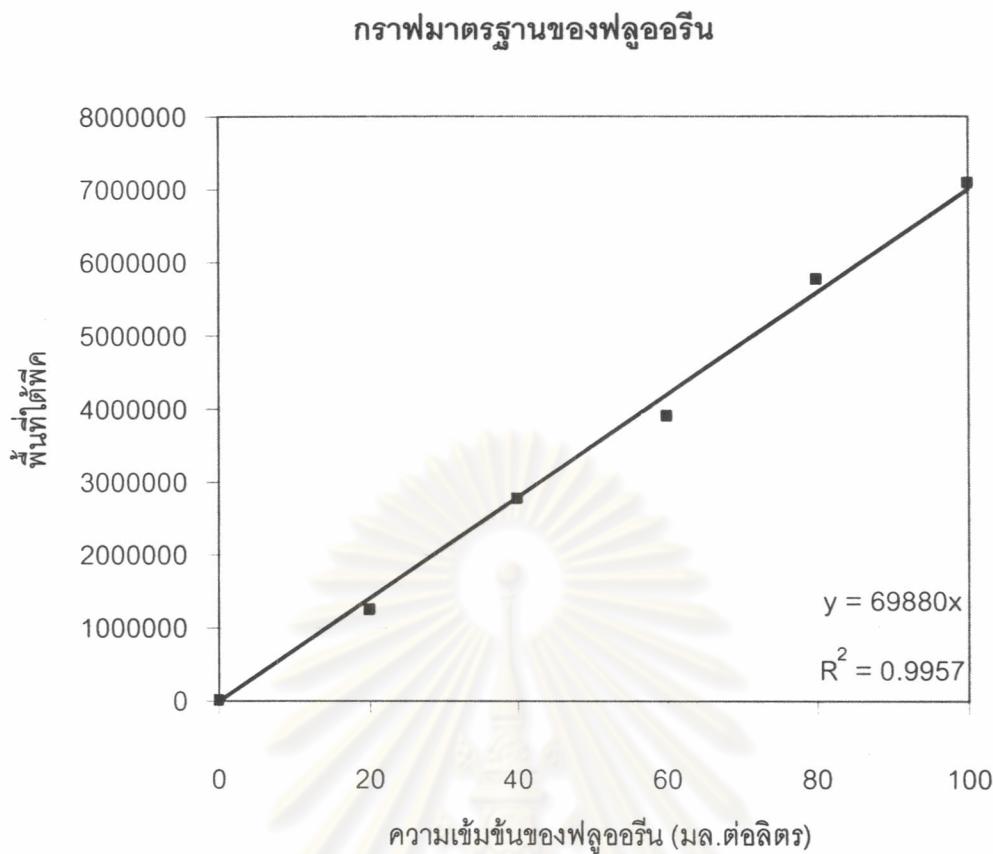
รูปที่ ค.6 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณอะซีแนพธิลีนและพื้นที่ใต้พื้นที่
ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นอะซีแนพธิลีนคำนวนได้โดยนำพื้นที่ใต้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC
แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ใต้พื้นที่} = (\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณอะซีแนพธิลีน}) + \text{จุดตัดแกน Y}$$

$$\text{โดยที่ } \quad \text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} = 14222$$

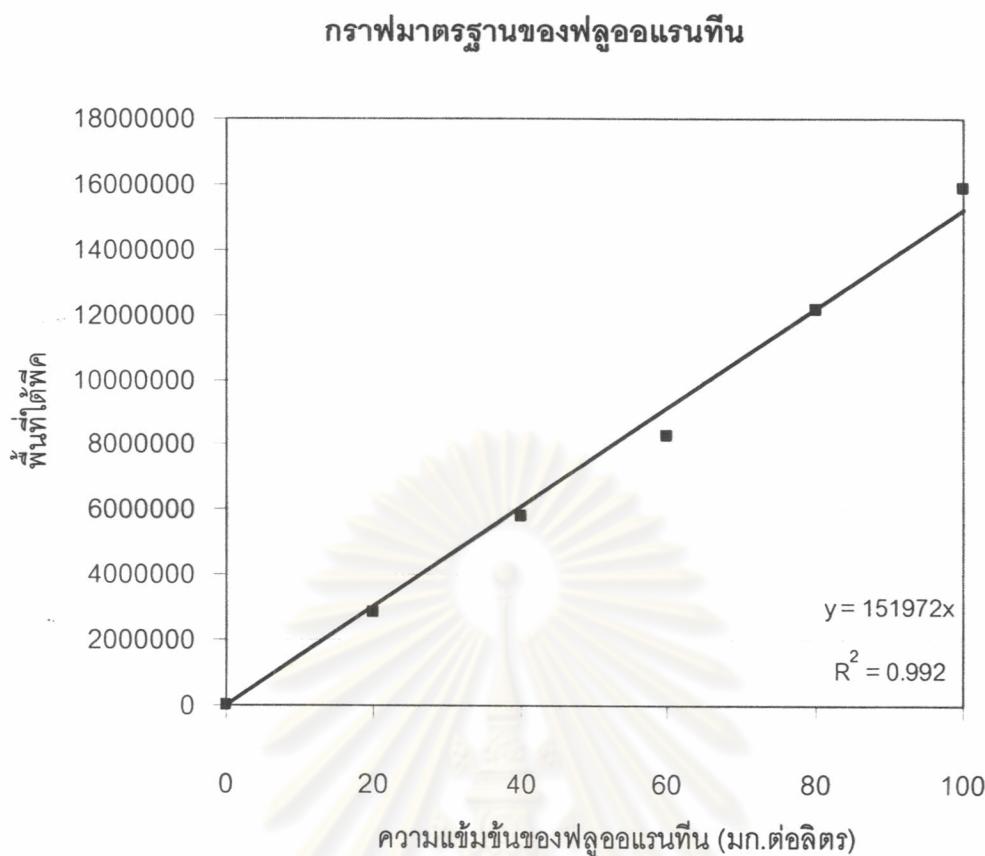
$$\text{จุดตัดแกน Y} = 0$$



รูปที่ ค.7 กราฟมาตราฐานระหว่างปริมาณฟลูออรีนและพื้นที่ไดเพค
ที่ไดจากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นฟลูออรีนคำนวณได้โดยนำพื้นที่ไดกราฟที่ไดจากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\begin{aligned}
 \text{พื้นที่ไดเพค} &= (\text{ความชันของกราฟมาตราฐาน} \times \text{ปริมาณฟลูออรีน}) + \text{จุดตัดแกน } Y \\
 \text{โดยที่} \quad \text{ความชันของกราฟมาตราฐาน} &= 69880 \\
 \text{จุดตัดแกน } Y &= 0
 \end{aligned}$$



รูปที่ ค.8 กราฟมาตราฐานระหว่างปริมาณฟลูออเรนทีนและพื้นที่ได้พีค^{ที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC}

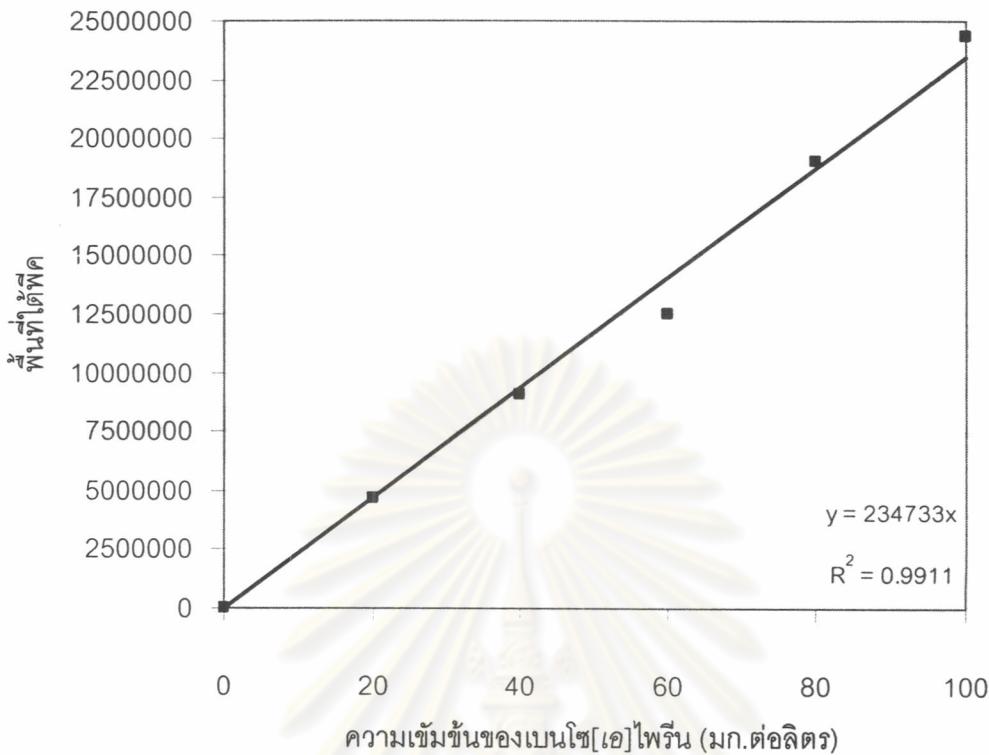
ความเข้มข้นฟลูออเรนทีนคำนวณได้โดยนำพื้นที่ได้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ได้พีค} = (\text{ความเข้มข้นของกราฟมาตราฐาน} \times \text{ปริมาณฟลูออเรนทีน}) + \text{จุดตัดแกน Y}$$

$$\text{โดยที่ } \text{ความเข้มข้นของกราฟมาตราฐาน} = 151972$$

$$\text{จุดตัดแกน Y} = 0$$

กราฟมาตรฐานของเบนโซ[เอ]ไฟรีน



รูปที่ ค.9 กราฟมาตรฐานระหว่างปริมาณเบนโซ[เอ]ไฟรีนและพื้นที่ใต้พิกัดที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC

ความเข้มข้นปริมาณเบนโซ[เอ]ไฟรีน คำนวนได้โดยนำพื้นที่ใต้กราฟที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธี HPLC แทนค่าลงในสมการเส้นตรงดังนี้

$$\text{พื้นที่ใต้พิกัด} = (\text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} \times \text{ปริมาณเบนโซ[เอ]ไฟรีน} + \text{จุดตัดแกน } Y)$$

$$\text{โดยที่ } \text{ความชันของกราฟมาตรฐาน} = 234733$$

$$\text{จุดตัดแกน } Y = 0$$

ภาคผนวก ๔.

	10	20	30	40	50	60	
Z.ramigera ATCC19623	AGAGTTGAT	NNTGGCTCAG	AACGAACGCT	GGGGCAGGC	TTAACACATG	CAAGTCGAAC	GCCCCG-CAA
STK1_16s rDNA			ACAAACGCT	GGCGGAGGC	TT-ACACATG	CAAGTCGAAC	GCCCCGCTAA
	80	90	100	110	120	130	140
Z.ramigera ATCC19623	GGGGAGTGC	AGACGGGTG	GTAACCGCTG	GGAAATCTACC	CAACTCTAGC	GAATAACTCA	GGGAAACTTG
STK1_16s rDNA	GGGGAGTGC	AGACGGGTG	GTAACCGCTG	GGAAATCTACC	CATCTCTAGC	GAATAACTCA	GGGAAACTTG
	150	160	170	180	190	200	210
Z.ramigera ATCC19623	TGCTAATACC	GTATACGCC	TTCGGGGGAA	AGATTATTCG	GAGTTGGATG	AGGCCCGGT	GGATTAGCTA
STK1_16s rDNA	TGCTAATACC	GTATACGCC	TTCGGGGGAA	AGATTATTCG	GAGATGGATG	AGGCCCGGT	GGATTAGCTA
	220	230	240	250	260	270	280
Z.ramigera ATCC19623	GTGGTGGGG	TAAAGGCTA	CCAAGGCAC	GATCCATAGC	TGGTCTGAGA	GGATGATCAG	CCACATGGG
STK1_16s rDNA	GTGGTGGGG	TAAAGGCTA	CCAAGGCAC	GATCCATAGC	TGGTCTGAGA	GGATGATCAG	CCACATGGG
	290	300	310	320	330	340	350
Z.ramigera ATCC19623	ACTGAGACAC	GGCCCAAAC	CCTACGGGAG	GCAGCAGTGG	GGATAATTGG	ACAATGGGG	--C-AAGCT
STK1_16s rDNA	ACTGAGACAC	GGCCCAAAC	CCTACGGGAG	GCAGCAGTGG	GGATAATTGG	ACAATGGGG	CCACACGGCT
	360	370	380	390	400	410	420
Z.ramigera ATCC19623	GATCCAGCC	TGCGCGTGA	GTGATGAAGG	CCCTAGGGTT	GTAAAGCTC	TTACCCGGT	AGATAATGA
STK1_16s rDNA	GATCCA-CCA	TGCGCGTGA	GTGATGAAGG	CCCTAGGGTT	GTAAAGCTC	TTACCCGGT	AGATAATGA
	430	440	450	460	470	480	490
Z.ramigera ATCC19623	CGGTAAACGG	AGAAAGGCC	CGGGCTAAC	TCGGTCCAGC	AGCCCGGT	ATAGCAAGGG	GGCTAGCGTT
STK1_16s rDNA	CGGTAAACGG	AGAAAGGCC	CGGGCTAAC	TCGGTCCAGC	AGCCCGGT	ATAGCAAGGG	GGCTAGCGTT
	500	510	520	530	540	550	560
Z.ramigera ATCC19623	GTTCGGAATT	ACTGGGGTGA	AAGCCGACGT	AGCCGGGTAT	TTAAGTCAGG	GGTAAATCC	CGGAGCTAA
STK1_16s rDNA	GTTCGGAATT	ACTGGGGTGA	AAGCCGACGT	AGCCGGGTAT	TTAAGTCAGG	GGTAAATCC	CGGAGCTAA
	570	580	590	600	610	620	630
Z.ramigera ATCC19623	CTCCGGAACT	GCCTTGTATA	CTGGGTACCT	AGAGTATGGA	AGAGGTAAGT	GGAAATCCGA	GTGTAGAGGT
STK1_16s rDNA	CTCCGGAACT	GCCTTGTATA	CTGGGTACCT	AGAGTATGGA	AGAGGTAAGT	GGAAATCCGA	GTGTAGAGGT
	640	650	660	670	680	690	700
Z.ramigera ATCC19623	GAAATTCTGA	GATATTGGG	GGAACACCAG	TGGCGAAGGC	GGCTTACTGG	TCCATTACTG	ACGCTGAGGT
STK1_16s rDNA	GAAATTCTGA	GATATTGGG	GGAACACCAG	TGGCGAAGGC	GGCTTACTGG	TCCATTACTG	ACGCTGAGGT
	710	720	730	740	750	760	770
Z.ramigera ATCC19623	CGGAAGCGT	GGGGAGCAA	CAGGATTAGA	TACCCCTGGT	GTCCACCGC	TAAACGATGA	ATGTTAGCGG
STK1_16s rDNA	CGGAAGCGT	GGGGAGCAA	CAGGATTAGA	TACCCCTGGT	GTCCACCGC	TAAACGATGA	ATGTTAGCGG
	780	790	800	810	820	830	840
Z.ramigera ATCC19623	TCGGCATGCA	TGGATGTCGG	TGGCGCAGCT	AACCGTAA	ACATTCGCC	TGGGGAGTAC	GGTCGCAAGA
STK1_16s rDNA	TCGGCATGCA	TGGATGTCGG	TGGCGCAGCT	AACCGTAA	ACATTCGCC	TGGGGAGTAC	GGTCGCAAGA
	850	860	870	880	890	900	910
Z.ramigera ATCC19623	TTAAACTCTA	AAGGAATTGA	CGGGGGCCCG	CACAAAGCGGT	GGAGCATGTG	GTAAATTCTG	AAGCAACCGC
STK1_16s rDNA	TTAAACTCTA	AAGGAATTGA	CGGGGGCCCG	CACAAAGCGGT	GGAGCATGTG	GTAAATTCTG	AAGCAACCGC
	920	930	940	950	960	970	980
Z.ramigera ATCC19623	CAGAACCTTA	CCAGCCCTTG	ACAGTCGGT	CGGGGATAC	AGAGATGTTT	TCTTCAGIT	AGGCTGGACC
STK1_16s rDNA	CAGAACCTTA	CCAGCCCTTG	ACATCTCGGT	CGGGGATAC	AGAGATGTTT	TCTTCAGIT	AGGCTGGACC
	990	1000	1010	1020	1030	1040	1050
Z.ramigera ATCC19623	GAACACAGGT	GCTGATGCC	TGTCGTCA	TCGGTGTG	AGATGTTGGG	TAAAGTCGG	CAACAGGGC
STK1_16s rDNA	GAACACAGGT	GCTGATGCC	TGTCGTCA	TCGGTGTG	AGATGTTGGG	TAAAGTCGG	CAACAGGGC
	1060	1070	1080	1090	1100	1110	1120
Z.ramigera ATCC19623	AACCCCTGCC	CTTAGTGTCC	AGACCTAGT	GGGGCACTT	AAGGGGACTG	CCGGGTATAA	GGCGGAGAGGA
STK1_16s rDNA	AACCCCTGCC	CTTAGTGTCC	AGACCTAGT	GGGGCACTT	AAGGGGACTG	CCGGGTATAA	GGCGGAGAGGA
	1130	1140	1150	1160	1170	1180	1190
Z.ramigera ATCC19623	AGGTGGGAT	GACGTCAGT	CCTCATGGCC	CTTACGGGT	GGGTACACA	CGTGTACACA	TGGTGGTAC
STK1_16s rDNA	AGGTGGGAT	GACGTCAGT	CCTCATGGCC	CTTACGGGT	GGGTACACA	CGTGTACACA	TGGTGGTAC
	1200	1210	1220	1230	1240	1250	1260
Z.ramigera ATCC19623	AGTGGGAGC	GAGACAGCGA	TGTCGAGCTA	ATTCACAAA	GCCATCTCG	TTGGGATTGC	ACTCTGCAAC
STK1_16s rDNA	AGTGGGAGC	GAGACAGCGA	TGTCGAGCTA	ATTCACAAA	GCCATCTCG	TTGGGATTGC	ACTCTGCAAC
	1270	1280	1290	1300	1310	1320	1330
Z.ramigera ATCC19623	TCGAGTGCAT	GAAGTTGGA	TCGCTAGTAA	TCCGGGATCA	GCATGCCG	GTGAAATCGT	TCCGGGGCT
STK1_16s rDNA	TCGAGTGCAT	GAAGTTGGA	TCGCTAGTAA	TCCGGGATCA	GCATGCCG	GTGAAATCGT	TCCGGGGCT
	1340	1350	1360	1370	1380	1390	1400
Z.ramigera ATCC19623	TGTACACACC	GGCCGTCACA	CCATGGGAGT	TGGTTTAC	CGAAGGGCAT	GCGCTAAACG	CAAGGGAGCA
STK1_16s rDNA	TGTACACACC	GGCCGTCACA	CCATGGGAGT	AGGTTTAC	CGAAGGGCAT	GCGCTAAACG	CAAGGGAGCA
	1410	1420	1430	1440	1450	1460	1470
Z.ramigera ATCC19623	GTGACCAACC	GTAGGGTCAG	CGACTGGGAT	GAAGTCGAA	CAAGTGCAC	GTAGGGGAA	CTGGGGCTGG
STK1_16s rDNA	GTGACCAACC	GTAGGGTCAG	CGACTGGGAT	GAAGTCGAA	CAAGTGCAC	GTAGGGGAA	CTGGGGCTGG

รุปที่ ง.1 ลำดับนิวคลีโอไทด์ของแบคทีเรีย STK1 เปรียบเทียบกับ *Z.ramigera* ATCC 19623

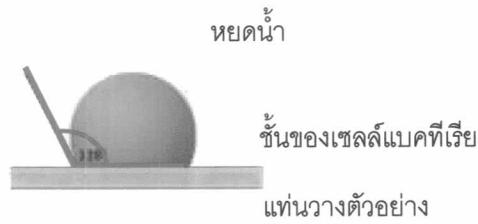
		10	20	30	40	50	60	70
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	AGTGAACGCT GGC-GGTAG- GCCTAACAC- ATGCAAGTC- GAACGGCAGC ACAGTAAGAG CTTG-CTCTT						
		-----CCT GGCTGGTAGT GCCTAACACA ATGCAATTCT GAACGGCAGC ACAG-GAGAG CTTGCCCTTT	80	90	100	110	120	130
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	ATGGGTGGCG AGTGGGGAC GGGTGAGGAA TACATCGGAA TCTACCTTT CGTG-GGGGA TAA-CGTAGG	150	160	170	180	190	200
		CTGTGTGGCG AGTGGGGAC GGGTGATGAA TACATCGGAA TCTACCTGAT CGTGTGGGGAA TAACCGTATG						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GAAACTACG CTAATACCGC ATAGGACCTT CGGGTAAAGG CAGGGGACCT TCAGGGCTTG CGGGATAGA	220	230	240	250	260	270
		TAAACTACG CTAATACCGT ATAGGACCTT CGGGTAAAGG TGAGGGGACCG CAAGGCTCA CGCGATTAGA						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	TGAGCCGATG TCGGATTAGC TAGTTGGCGG GGTAAAGGC CACCAAGGCG ACGATCCGTA GCTGGCTGTA	290	300	310	320	330	340
		TGAGCCGATG TCGGATTAGC TAGTTGGCGG GGTAAAGGC CACCAAGGCG ACGATCCGTA GCTGGCTGTA						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GAGGATGATC AGGCCACACTG GAACTGAGAC ACGGTCCAGA CTCCCTACGGG AGGCAGCAGT GGGGAATATT	360	370	380	390	400	410
		GAGGATGATC AGGCCACACTG GAACTGAGAC ACGGTCCAGA CTCCCTACGGG AGGCAGCAGT GGGGAATATT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GGACAATGGG CGCAAGCTG ATCCAGCCAT ACCGGCTGGG TGAAGAAGGC CTTCGGGTTG TAATG-TCTT	430	440	450	460	470	480
		GGACAATGGG CGCAAGCTG ATCCAGCCAT ACCGGCTGGG TGAAGAAGGC CTTCGGGTTG TAATG-TCTT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	TTGTTGGAA AGAAAAGCAC TCGGCTAATA CCCGGTTGTT CTGACGGTAC CCAAAGAATA AGCACCGGT	500	510	520	530	540	550
		TTTGTGGAA AGAAAATCTTG CCGGTTAATA CCTGGCGAGG ATGACGGTAC CCAAAGAATA AGCACCGGT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	AACITCGTGC CAGCAGCCG GGTAAATAGCA AGGGTCAAGG CGTTACTCGG AATTACTGGG CGTAAAGCGT	570	580	590	600	610	620
		AACITCGTGC CAGCAGCCG GGTAAATAGCA AGGGTCAAGG CGTTACTCGG AATTACTGGG CGTAAAGCGT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GCGTAGGIGG TTGTTTAAGT CTGTTGTGAA AGCCCTGGG TCAACCTGGG ATTGCACTG GATACTGGG	640	650	660	670	680	690
		GCGTAGGIGG TTGTTTAAGT CTGTTGTGAA AGCCCTGGG TCAACCTGGG ATTGCACTG GATACTGGG						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GACTAGAGTG TTGTTAGAGGG TAGTGGAACTT CCCGGTTGAG CAGTAAAAAT CGTAGAGATC GGGAGGAACA	710	720	730	740	750	760
		CACTAGAGTG TTGTTAGAGGG TAGCCTGGG TCCGGTAC TAGTAAATG CGTAGAGATC CGGAGGAACA						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	TCCATGGGA AGGCAGCTAC CTGGACCAAC AATGACACTG AGGCACGAAA CGGTGGGAAG CAAACAGGAT	780	790	800	810	820	830
		TCCATGGGA AGGCAGCTAC CTGGACCAAC AATGACACTG AGGCACGAAA CGGTGGGAAG CAAACAGGAT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	TAGATACCTT GGTAGTCAC GCCCTAAAGC ATGCGAACTG GATGTTGGGT GCAATTGGC ACCGAGTATC	850	860	870	880	890	900
		TAGATACCTT GGTAGTCAC GCC-TAAAGC ATGCGAACTG GATGTTGGGT GCAATTGGC ACCGAGTATC						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GGAGCTAACG CGTTAACGTC GCGCCTGGG GAGTACGGTC CGAACACTGA AACTCAAAGG AATTGA-CGG	920	930	940	950	960	970
		GGAGCTAACG CGTTAACGTC GCGCCTGGG GAGTACGGTC CGAACACTGA AACTCAAAGG AATTGA-CGG						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GGGCCGCAC AAAGGGTGGG GTATGGGTG TAATTGATG CAACCGAAG AACCTTACCT GGTCTTGACA	990	1000	1010	1020	1030	1040
		GGGCCGCAC AAAGGGTGGG GTATGGGTG TAATTGATG CAACCGAAG AACCTTACCT GGTCTTGACA						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	TGTCGAGAAC TTTCAGAGA TGGATTGGTG CCTTCGGGAA CTGGAACACAA GGTGCTGTCAT GGCTGTGTC	1060	1070	1080	1090	1100	1110
		TGTCGAGAAC TTTCAGAGA TGGATTGGTG CCTTCGGGAA CTGGAACACAA GGTGCTGTCAT GGCTGTGTC						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	AGCTCGTGC GTGAGATGTT GGGTTAACGTC CGCAACCCGTT GTCTCTAGTT GCCAGCACGT	1130	1140	1150	1160	1170	1180
		AGCTCGTGC GTGAGATGTT GGGTTAACGTC CGCAACCCGTT GTCTCTAGTT GCCAGCACGT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	AATGTTGGGA ACTCTAAGGA GACCGCCGGT GACAAACCGG AGGAAGGTGG GGATGACGTC AAGTCATCAT	1200	1210	1220	1230	1240	1250
		AATGTTGGGA ACTCTAAGGA GACCGCCGGT GACAAACCGG AGGAAGGTGG GGATGACGTC AAGTCATCAT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GGCCCTTAGC ACCAGGGCTA CACAGCTACT ACAATGGTAG GGACAGAGGG CTGCAAACCC GCGAGGGCAA	1270	1280	1290	1300	1310	1320
		GGCCCTTAGC ACCAGGGCTA CACAGCTACT ACAATGGTAG GGACAGAGGG CTGCAAACCC GCGAGGGCAA						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GCCAATCCA GAAACCTAT CTCACTGGG ATTGGAGTCT GCAACTCGAC TCCATGAAGT CGGAATCGCT	1340	1350	1360	1370	1380	1390
		GCCAATCCA GAAACCTCTT CTCACTGGG ATTGGAGTCT GCAACTCGAC TCCATGAAGT CGGAATCGCT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	AGTAATCGCA GATCAGCATT GCTGGGGTA ATACGTTCCC GGGCTTGTAA CACACGCC GTCACACCAT	1410	1420	1430	1440	1450	1460
		AGTAATCGCA GATCAGCATT GCTGGGGTA ATACGTTCCC GGGCTTGTAA CACACGCC GTCACACCAT						
							
<i>S. maltophilia</i>	STK2_16s rDNA	GGGAGTTGT TGACCAAGAA GCAGGTAGCT TAACCTT-CG GGAGGGCGCT TGCCACGGTG TGGCCGATGA	1470					
		GGGAGTTGT TGACCAAGAA GCAGGTAGCT TAACCTT-CG GGAGGGCGCT TGCCACGGTG TGGCCGATGA						
							

รูปที่ ๑.๒ ลำดับนิวคลีโอไทด์ของแบคทีเรีย STK2 เปรียบเทียบกับ *S. maltophilia*

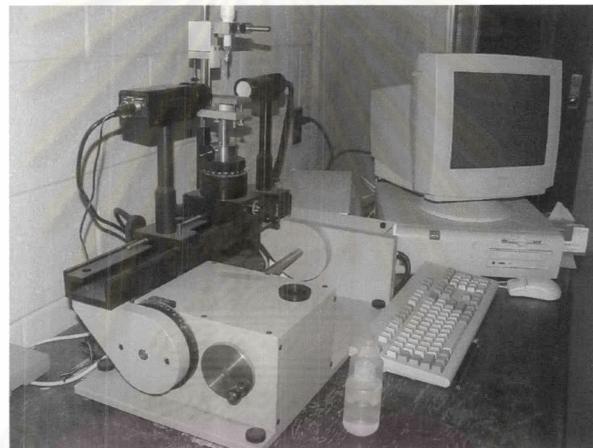
	10	20	30	40	50	60	70
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	-----CGC A--GGCTTAA CACA-TGCAA --GTCG-A-G CGCCCCGCAA G-GGGAGCGG						
	AGGCCGAACT CCTGGCTGGC AGCCGCTTAA CACAGTCAA CGTTGCAAGG GGCACCTTGGA GTGCTAGTGG						
	80 90 100 110 120 130 140						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CAGACGGG-T GAGTAACGC- GTGGGAATCT ACCCATCACT ACGGAAACAC TCCGGGAAC TGAGGCTAAT						
	TATACGGGCT GAGTAACACT GTGGGAAGGT ACCTTCGGT TCAGGAAATA TCAGGAAAC TTGGACTAAT						
	150 160 170 180 190 200 210						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	ACCGT-ATAC GTCC-TTCGG GAGAAAATT TATCGGTAT GGATGAGCCC GCGTTGGATT AGCTAGTGG						
	ATCGTGTAC GCCCGGTCGG GGGAAAGATT TATCGCAGA AGATCGGGCC GCGTTGGACT AGCTCGCCGG						
	220 230 240 250 260 270 280						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	TGGGGTAATG GCCTACCAAG GCGACGATCC ATAGCTGTC TGAGGAGATG ATCAGCCACA CTGGGACTGA						
	TGGGGTAATG GCCTACCAAG -CGACGATCC ATAGCTGTC TGAGGAGATG ATCAGCCACA CTGGGACTGA						
	290 300 310 320 330 340 350						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	GACACGGCCC AGACTCTAC GGGAGGCAGC AGTGGGAAT ATTGGACAAAT GGGCGCAAGC CTGATCCAGC						
	GATACGGCCC AGACTCTAC GGGAGGCAGC AGTAGGGAAT CTTGGTCAAT GGGCGCAAGC CTTATCCAGC						
	360 370 380 390 400 410 420						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CATGGCCGCT GAGTGATGAA GGCCCTAAGGG TTGTAAGACT CTTTCAACGG TGAAGATAAT GACGTAACC						
	CATGGCCGCT GAGTGATGAA GGCCCTAAGGG TTGTAAGACT CTTTCAACGG TGAAGATAAT GACGTAACC						
	430 440 450 460 470 480 490						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	GTAGAAGAAG CCCCGGTAA CTTCGTGCCA GCAGCGGGG TAATACGAG GGGGTAGGG TTGTTGGAT						
	GTAGAAGAAG CCCCGGTAA CTTCGTGCCA GCAGCGGGG TAATACGAG GGGGTAGGG TTGTTGGAT						
	500 510 520 530 540 550 560						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	TTACTGGGG TAAAGCGCAC GTAGGGGAC TATTAAGTCA GGGGTAAAT CCCGGGGTC AACCCCGGAA						
	TTACTGGGG TAAAGCGCAC GTAGGGGAC TATTAAGTCA GGGGTAAAT CCCGGGGTC AACCCCGGAA						
	570 580 590 600 610 620 630						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CTGCCCTTGA TACTGGTAGT CTCGAGTCGG GAAGAGGTGA GTGGAATTCG GAGTGTAGAG GTGAAATTG						
	CTGCCCTTGA TACTGGTAGT CTCGAGTCGG GAAGAGGTGA GTGGAATTCG GAGTGTAGAG GTGAAATTG						
	640 650 660 670 680 690 700						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	TAGATATTG GAGGAACACC AGTGGCGAAC GCGGCTCACT GGTCGGTAC TGACGCTGAG GTGCGAAAGC						
	TAGATATTG GAGGAACACC AGTGGCGAAC GCGGCTCACT GGTCGGTAC TGACGCTGAG GTGCGAAAGC						
	710 720 730 740 750 760 770						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	GTGGGGAGCA AACAGGATTA GATACCTGG TAGTCACGC CGTAAACGAT GGAAGCTAGC CGTGGCAGG						
	GTGGGGAGCA AACAGGATTA GATACCTGG TAGTCACGC CGTAAACGAT GGAAGCTAGC CGTGGCAGG						
	780 790 800 810 820 830 840						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	TTTACCTGTC GGTCGGCAG CTAAACCAATT AAGCTTCCCG CCTGGGGAGT ACGGTGCGAA GATTTAAACT						
	TTTACCTGTC GGTCGGCAG CTAAACCAATT AAGCTTCCCG CCTGGGGAGT ACGGTGCGAA GATTTAAACT						
	850 860 870 880 890 900 910						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CAAAGGAATT GACGGGGGCC CGCACAAAGCG GTGGAGCATG TGGTTTAATT CGAAGCAAGC CGCAGAACCT						
	CAAAGGAATT GACGGGGGCC CGCACAAAGCG GTGGAGCATG TGGTTTAATT CGAAGCAAGC CGCAGAACCT						
	920 930 940 950 960 970 980						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	TACCAAGCCCT TGACATCCCG GTGCCGGTTT CCAGAGATGG ATCCCTTCAG TTGCGCTGGA CGGGTGACAG						
	TACCAAGCCCT TGACATCCCG GTGCCGGTTT CCAGAGATGG ATCCCTTCAG TTGCGCTGGA CGGGTGACAG						
	990 1000 1010 1020 1030 1040 1050						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	GTGCTGCAAG GCTGTCATGG CTCGCGTGC TGAGATGTG GTGTAAGTCC CGCAACGAGC GCAACCCCTCG						
	GTGCTGCAAG GCTGTCATGG CTCGCGTGC TGAGATGTG GTGTAAGTCC CGCAACGAGC GCAACCCCTCG						
	1060 1070 1080 1090 1100 1110 1120						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CCCTTAGTTG CCATCATCA GTCGGGACT CTAAGGGAC TGCGGGTGTAG GAGCCGAGAG GAAGGTGGGG						
	CCCTTAGTTG CCATCATCA GTCGGGACT CTAAGGGAC TGCGGGTGTAG GAGCCGAGAG GAAGGTGGGG						
	1130 1140 1150 1160 1170 1180 1190						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	ATGACGTCAA GTCCCTCATGG CCCTTAACGGG CTGGGCTACA CACGTGCTAC AATGGTGGTG ACAGTGGGCA						
	ATGACGTCAA GTCCCTCATGG CCCTTAACGGG CTGGGCTACA CACGTGCTAC AATGGTGGTG ACAGTGGGCA						
	1200 1210 1220 1230 1240 1250 1260						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	GGGAGACCGC GAGGTGCGAGC TAATCTCAA AAGCCATCTC AGTTCGGATT GCACTCTGCA ACTCGAGTGC						
	GGGAGACCGC GAGGTGCGAGC TAATCTCAA AAGCCATCTC AGTTCGGATT GCACTCTGCA ACTCGAGTGC						
	1270 1280 1290 1300 1310 1320 1330						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	ATGAAGTTGG AATCGCTAGT AATCGGGAT CAGCATGGCG CGGTGAATAC GTTCCCGGGC CTTGTACACCA						
	ATGAAGTTGG AATCGCTAGT AATCGGGAT CAGCATGGCG CGGTGAATAC GTTCCCGGGC CTTGTACACCA						
	1340 1350 1360 1370 1380 1390						
<i>Mesorhizobium</i> sp.						
STK3_16s rDNA	CCGCCCGTCA CACCATGGGA GTTGGTTTA CCC-----						
	CCGCCCGTCA CACCATGGGA GTTGGTTTA CCCGAAGGGC CGTGTCAAGGGA G						

รูปที่ ง.3 ลำดับนิวคลีโอไทด์ของแบคทีเรีย STK3 เปรียบเทียบกับ *Mesorhizobium* sp.

ภาคผนวก จ.



รูปที่ จ. การวัดค่ามุมสัมผัสระหว่างหยดน้ำกับชั้นของเซลล์แบคทีเรีย



รูปที่ จ.2 เครื่องมือวัดค่ามุมสัมผัส(contact angle measurement)

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ จ.1 การรีดกราฟ์ค่าอนุสูติเม็ดกระห่วงหยดน้ำกับปริมาณเชลล์เบคที่เรียบราบพ่นผ่านๆ

รัฐบาล (วันที่)	ค่าอนุสูติเม็ดกระห่วงหยดน้ำ (θ_w , องศา)					PTFE
	<i>E. coli</i>	<i>Sphingomonas</i> sp. P2	STK1	STK2	STK3	
0	20.7 ± 2.47	2.7 ± 0.74	39.5 ± 4.58	48.8 ± 1.50	3.71 ± 0.77	84.7 ± 0.92
1	21.1 ± 2.64	2.6 ± 0.71	56.8 ± 6.61	48.8 ± 1.57	44.7 ± 1.35	84.4 ± 0.71
2	20.2 ± 2.75	2.6 ± 0.72	48.7 ± 5.32	48.7 ± 1.63	42.6 ± 0.74	84.5 ± 1.56
3	21.3 ± 2.71	2.6 ± 0.73	54.0 ± 6.20	48.8 ± 1.72	42.4 ± 0.83	84.6 ± 0.78
4	22.1 ± 2.75	2.7 ± 0.74	37.5 ± 4.18	48.3 ± 1.80	42.0 ± 0.21	84.6 ± 1.12
5	23.5 ± 3.79	2.7 ± 0.75	37.0 ± 3.75	48.8 ± 1.69	43.9 ± 0.89	84.2 ± 0.87
ค่าเฉลี่ย±SD	21.5 ± 3.21	2.7 ± 0.77	45.5 ± 9.96	48.7 ± 1.74	42.3 ± 2.68	85.4 ± 1.32

ตารางที่ จ.2 การเจริญของกลุ่มแบคทีเรีย STK ในอาหารเลี้ยงเชื้อ CFMM
ที่มี Brij 35 ความเข้มข้น 0.2 mM

เวลา (วัน)	จำนวนแบคทีเรียทั้งหมด (Log CFU ต่อ มล.)
0	6.02
3	7.65
6	8.13

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางสาวทิมากร แสงคำ เกิดเมื่อวันที่ 1 ตุลาคม พ.ศ. 2522 ภูมิลำเนาจังหวัดสงขลา สำเร็จการศึกษาระดับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต (วท.บ.จุลชีววิทยา เกียรตินิยมอันดับสอง) จากภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ เมื่อปีการศึกษา 2544 และเข้าศึกษาต่อระดับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต ในสาขาจุลชีววิทยาทางอุตสาหกรรม ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

