

รายการอ้างอิง

- กรมประมง. 2523. คู่มือการเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ. กรมประมง
กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. กรุงเทพฯ: โรงพิมพ์สสามรัฐ.
- กรมการสัตว์สิงห์. 2529. เคมีของน้ำ น้ำสาโรครก และการวิเคราะห์. พิมพ์ครั้งที่ 2. คณะ
สาธารณสุขศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล: บริษัท ประชารงค์ จำกัด.
- จารุวรรณ สมศิริ. 2525. พิษเจือปนของสารปรอท ทองแดง สังกะสี คอปเปอร์. วารสาร
การประมง 34: 313-318.
- รัชชาติ ชัยรัตน์. 2528. พิษเจือปนของปรอทและตะกั่ว และสารผสมของโลหะทั้งสองชนิดที่มี
ต่อปลากระพงขาว. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทมหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- ชวัญชัย ศรีภมน์. 2524. พิษเจือปนของแอมโมเนียและไนโตรเจน ที่มีต่อปลาคูค้ำ และ
ความสัมพันธ์ ระหว่างความเป็นพิษของสารทั้งสอง กับสารประกอบคลอไรด์บางชนิด.
วิทยานิพนธ์ปริญญาโทมหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- ธรรมนุญ โรจนะบุรานนท์ และ จวีร์รณ อภิลักษณ์ไพศาล. 2523. การศึกษาเบื้องต้นทางด้านชีว
วิทยาและการเลี้ยงไรน้ำแดงในห้องปฏิบัติการ. รายงานผลการวิจัย เล่มที่ 5. คณะ
วิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- ธนาภรณ์ จิตตपालพงศ์. 2526. พิษเจือปนของผงซักฟอกที่มีต่อไรแดง. วิทยานิพนธ์ปริญญา
มหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- นันทพันธ์ ชินะจิตร. 2507. การเจริญเติบโตและวิสัยพันธ์แบบ Parthenogenesis ของไรน้ำ
แดงสกุล Moina. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทมหาบัณฑิต คณะกสิกรรมและสัตวบาล มหาวิทยาลัย
เกษตรศาสตร์.
- ประมาศ พรหมสุภศิริ และ ประไพศิริ สิริภาณุจัน. 2520. ผลของโลหะหนักที่มีต่อปลาน้ำจืด
บางชนิด. คณะประมง มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. (โรเนียว)
- ประสพธ เจริญกุล. 2535. พิษของเจือปนของเมอร์คิวรีคลอไรด์และเลดไนเตรท ในสภาพ
สารละลายเค็มต่อปลาตะเพียนขาว (*Puntius gonionotus*, Bleeker) และ
ไรน้ำแดง (*Moina macrocopa*, Straus). วิทยานิพนธ์ปริญญาโทมหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์

มหาวิทยาลัย

- ประสงค์ วิจารณ์เลิศรธา. 2531. นิชวิทยาและสารมลพิษในสิ่งแวดล้อม. คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร: โรงพิมพ์มหาวิทยาลัยศิลปากร.
- เปี่ยมศักดิ์ เมนะเสวต. 2533. แหล่งน้ำกับปัญหามลพิษ. พิมพ์ครั้งที่ 3. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- พกา สุขเกษม และ ทักษรัตน์ กาวีเวทย์. 2533. โลหะหนักในสิ่งแวดล้อม และการวิเคราะห์ โดยใช้เทคนิคทาง AAS. ฝ่าวิเคราะห์วิจัย กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ.
- พาลาก สิงหเสนี. 2531. การทดสอบพิษของสารพิษในแหล่งน้ำ. การประชุมทางวิชาการประจำปี 2531. นิชวิทยาทางอุตสาหกรรมและสิ่งแวดล้อม 19-20 ก.ค. 2531. หน้า 163-169. สมาคมนิชวิทยาแห่งประเทศไทยร่วมกับสถาบันวิจัยสภาวะแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- พาลาก สิงหเสนี และวินิจ ดันสกุล. 2528. การใช้ปลาน้ำจืดเพื่อทดสอบความเป็นพิษของสารเคมีในประเทศไทย. รายงานผลการวิจัยเสนอในที่ประชุมวิชาการ เรื่อง ทรัพยากรสิ่งมีชีวิตทางน้ำ 7-8 มีนาคม 2528. คณะกรรมการปฏิบัติการภารกิจวิจัยทรัพยากรทางน้ำ.
- มุกดา เจียมพานทอง และ ชีระยุทธ บัวรอด. 2532. คู่มือการใช้ระบบ MUSIC. กรุงเทพมหานคร: สถาบันบริการคอมพิวเตอร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย. (อัดสำเนา)
- ไมตรี สุขยจิตต์. 2531. สารพิษรอบตัวเรา. พิมพ์ครั้งที่ 1. เชียงใหม่: โรงพิมพ์คอมพิวเตอร์ กราฟิค.
- เรวัติ วัฒนานุกุลกิจ. 2531. ความเป็นพิษของสารลดแรงตึงผิวแอนไอออนนิค และนอนไอออนนิคต่อไรแดง. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- วรพงษ์ อัสวเกษมณี. 2533. นิชเจ็บบนดินของทองแดงและตะกั่ว คออาร์ทีเมียร์ระยะตัวอ่อนและตัวเต็มวัย. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต มหาวิทยาลัยบูรพา.
- วารภรณ์ วราอัสวปติ. 2514. การทดลองเพาะเลี้ยงและการศึกษานิวเคลียสของปลาบางประการของไรน้ำ. วิทยานิพนธ์ปริญญาโทบัณฑิต วิทยาลัยวิชาการประสานมิตร.

- แหวาคา ทองระอา. 2525. พิษเฉียบพลันของสารละลายผสมของสังกะสี และทองแดงที่มีต่อปลา
คะเพียนขาว. วิทยานิพนธ์ปริศนยามหาบัณฑิต มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- สถาบันวิจัยสภาวะแวดล้อม. 2521. ปัญหาโลหะของโลหะหนักในสิ่งแวดล้อม ในประเทศไทย.
สัมมนาทางวิชาการ. จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- สมรัตน์ อินคินิช. 2527. โลหะหนักในแหล่งน้ำธรรมชาติ. เอกสารการประชุมทางวิชาการ
มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ครั้งที่ 2, 30 ม.ค.-2 ก.พ. 2527. กรุงเทพมหานคร:
มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- สันทนา ดวงสวัสดิ์. 2529. ชีวประวัติและการเพาะเลี้ยงไรน้ำแดง. เอกสารเผยแพร่ฉบับที่ 3.
สถาบันประมงน้ำจืดแห่งชาติ กรมประมง.
- สุทธิชัย เตมีชัยวิช. 2527. ผลกระทบของโลหะหนักต่อสัตว์ทะเลโดยการศึกษาทางชีววิเคราะห์.
สำนักงานวิจัยแห่งชาติ.
- สุรินทร์ มัจฉาชีพ. 2526. สัปดาห์ศาสตร์ตอนที่ 1 สัปดาห์ไม่มีกระดกสันหลัง. O.S. Printing
House.
- สำราญ เสรีกิจ. 2533. การผลิตไรแดงในบ่อซีเมนต์. เอกสารเผยแพร่ฉบับที่ 18. สถาบัน
สถาบันวิจัยประมงน้ำจืดบางเขน กรมประมง.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

- Abel, P.D. 1976. Toxic Action of Several Lethal Concentrations of an Anionic Detergent on the Gills of Rainbow Trout (Salmo trutta L.). J. Fish Biol. 9: 441-446.
- American Public Health Association. 1985. Standard Method for the Examination of Water and Wastewater. 17th ed. Washington DC: American Public Health Association.
- AIT (Asian Institute of Technology). 1979. Heavy Metals, DDT, PCB, in the upper gulf of Thailand. Bangkok: The Environmental Engineering Division and Water Resources Engineer Division.
- Anderson, B.G. 1950. The Apparent Thresholds of Toxicity to Daphnia magna for Chlorides of Various Metals when Added to Lake Erie Water. Trans. Am. Fish Soc. 78: 96-113.
- Baird, D.J., et al. 1989. The Daphnia Bioassay : A Critique. Hydrobiologia 188/189: 403-406.
- Baudoin, M.F., and Scoppa, P. 1974. Acute Toxicity of Various Metals to Freshwater Zooplankton. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 12: 745-751.
- Beijer, K., and Jernelov, A. 1979. Sources, Transport and Transformation of Metals in the Environment. In Friberg, L., Nordberg, G.F., and Vouk, V.B. (eds.), Handbook on the Toxicology of Metals. Elsevier/North Holland, Amsterdam.
- Beliles, R.P. 1975. Metals. In Casarett, L.J., and Doull, J. (eds.), Toxicology: the Basic Science of Poisons. U.S.A.: Mc Millan Publishing.
- Bellosillo, G.C. 1957. The Biology of Moina macrocopa Straus with Special Reference to Artificial Culture. Philippine Journal of Science 63: 307-349.

- Bertram, P.E., and Hart, B.A. 1979. Longevity and Reproductoin of Daphnia pulex (De Geer) Exposed to Cadmium-Contaminated Food or Water. Envi. Pollut. 19: 295-306.
- Biesinger, K.E., and Chistensen, G.M. 1972. Effects of Various Metals on Survival, Growth, Reproduction, Metabolism of Dapnia magna. J. Fish Res. Br. of Can. 29(12).
- Billard, R. 1978. Effect of Heat Pollution and Organochlorinated Pesticides on Fish Reproduction. In Final Reports on Research Sponsored under the First Environmental Research Programme, Commission of the European Communities. Belgium: CEC Brussels, 256-267.
- Borgmann, U., Cove, R., and Loveridge, C. 1980. Effects of Metals on the Biomass Production Kinetics of Freshwater Copepod. Can. J. Fish Aquat. Sci. 37: 567-575.
- Bradburg, S.P., Mckim, J.M., and Niemi G.J. 1987. Fish Acute Toxicity Syndromes and Their Use in the QSAR Approach to Hazard Assessment. J. Envi. H. Perspect. 71: 171-186.
- Bradley, R.W., and Sprague, J.B. 1985. The Influence of pH, Water Hardness and Alkalinity on the Acute Lethality of Zinc to Rainbow Trout (Salmo gairdneri). Can.J.Fish Aquat.Sci. Vol.42: 731-736.
- Brafield, A.E., and Matthiessen, P. 1976. Oxygen Consumption by Sticklebacks (Gasterosteus aculeatus L.) Exposed to Zinc. J. Fish Biol. 9: 359-379.
- Bryan, G.W.1979. Bioaccumulation of Marine Pollutants. Philos. Trans. R. Soc. Land. B. Biol. Sci. 286: 483-505.

- Bryne, B.L., et al. 1979. Measurement of the Response of Individuals to Environmental Stress and Pollution: Studied with Bivalve Molluses. Philos.Trans.R.Soc.Land.B.Biol.Sci. 286: 563-581.
- Buikema, A.L.Jr., Niederlehner, B.R., and Cairns, J.Jr. 1980. Toxicant Effects on Reproduction and Disruption of the Egg-Length Relationship in Grass Shrimp. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 24: 31-36.
- Burton, D.T., Jones, A.H., and Cairns, J.Jr. 1972. Acute Zinc Toxicity to Rainbow Trout (Salmon gairdneri): Confirmation of the Hypothesis that Death is Related to Tissue Hyposia. J. Fish Res. Bd. Can. 29: 1463-1466.
- Butler, G.C. (ed). 1978. Principles of Ecotoxicology, Scope 12. New York: John Willey & Sons.
- Cairns, J., Vanderschalie, W.H., and Wastlake, G.F. 1975. Effects of Lapsed Time Since Feeding upon Toxicity of Zinc to Fish. Bull. Envi. Contam. Toxicol. 13: 269-274.
- Calabrese, A., Collier, R.S., Nelson, D.A., and Macinnes, J.R. 1973. The Toxicity of Heavy Metals to Embryos of the American Oyster, Crassostrea virginica. Marine Biology. 18: 162-166.
- Callahan, M.A., et al. 1979. Water-Related Environmental Fate of 129 Priority Pollutants. 2 Vols. Office of Water Planning and Standard, U.S. Environmental Protection Agency, EPA-440/4 79-029.
- Chou, C.L., Uthe, J.F., Castell, J.D., and Kean, J.C. 1987. Effect of Dietary Cadmium on Growth, Survival, and Tissue Concentrations of Cadmium, Zinc, Copper, and Silver in Juvenile American Lobster (Homarus americanus). Can. J. Fish Aquat. Sci. 44: 1443-1450.

- Cotton, F.A., and Wilkinson, F.R.S.G. 1966. Advanced Inorganic Chemistry: A Comprehensive Text. New York: John Wiley & Sons.
- De Kruijf, H.A.M., and De Zwart, D. 1988. Manual on Aquatic Ecotoxicology. New Delhi: Allied Publisher. India.
- Devi, V.U. 1987. Heavy Metal Toxicity to Fiddler Crabs, Uca annulipes (Latreille) and Uca trianqlularis (Milne Edwards): Tolerance to Copper, Mercury, Cadmium and Zinc. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 39: 1020-1027.
- Donaldson, E.M., and Dye, H.M. 1975. Corticosteroid Concentrations in Sockeye Salmon (Oncorhynchus nerka) Exposed to Low Concentrations of Copper. J. Fish Res. Board Can. 32: 533-539.
- Doudoroff, P., et al. 1951. Bioassay Methods for the Evaluation of Acute Toxicity of Industrial Wastes to Fish. Industrial Wastes. 23: 1380-1397.
- Dye, H.M., and Donaldson, E.M. 1974. A Preliminary Study of the Corticosteroid Stress Response in Sockeye Salmon to a Component of Kraft Pulp Mill Effluent Dehydroabiotic Acid. Res. Dev. Tech. Rep. 461: 18 pp.
- Eisler, R., and Hennkey, R.J. 1977. Acute Toxicity of Cd^{2+} , Cr^{6+} , Hg^{2+} , Ni^{2+} and Zn^{2+} to Estuarine Macrofauna. Arch. Environ. Contam. Toxicol. 6: 315-323.
- Finey, D.J. 1971. Probit analysis. 3rd. ed. Great Britain: University Printing House Cambridge.
- Gardner, G.R. 1975. Chemically Induced Lesions in Estuarine or Marine Teleosts. In Ribelin, W.E., and Magaki, G. (eds.), The Pathology of Fishes. Wisconsin: University of Wisconsin Press, p.657-693.

- Gentile, J.H. and Johnson, W. 1979. Acute Toxicity of Cadmium, Copper and Mercury to Larval American Lobster (Homarus americanus). J. Bull. Envi. Contam. Toxicol. 22: 258-264.
- Giesy, J.P., and Graney, R.L. 1989. Recent Developments in and Inter Comparisons of Acute and Chronic Bioassays and Bioindicators. Hydrobiologia 188/189: 21-60.
- Giffilan, E.S., and Vandermeulen, J.H. 1978. Alternation in Growth and Physiology of Soft-Shell Clams, Mya arenaria, Chronically Oiled with Bunker C. from Chedobucto Bay, Nova Scotia, 1970-76. J. Fish Res. Broad Can. 35: 630-636.
- Goyer, R.A. 1991. Toxic Effects of Metals. In Amdur, M.O., Doull, J., and Klaassen, C.D., Casarett and Doull's Toxicology :The Basic Science of Poison. U.S.A.: Pergomon, p.623-680.
- Greath, J., Alan, R., Jean, F., and Graham, H. 1990. Heavy Metal Colins Reference Dictionary of Environmental Science. New York: Win Collins & Son.
- Gupta, P.K. and Sastry K.V. 1979. Effect of Mercury Chloride on The Digestive System of (Chanua punctatus): A Histopathological Study. J. of Envi. Research. 16:270-278.
- Henderson, C. and Tarzwell, C.M. 1957. Bioassays for Control of Industrial Effluents. Sewage and Wastes. 29: 1002-1017.
- Hickey, C.W., and Roper, D.S. 1992. Acute Toxicity of Cadmium to Two Species of Infaunal Marine Amphipods (Tube-Dwelling and Burrowing) from New Zealand. Bull. Environ. Contam. toxicol. 49: 165-170.
- Jones, J.R.E. 1938. The Relative Toxicity of Salts of Lead, Zinc and Copper to the Stickleback (Gasterosteus aculeatus L.) and the

- Effect of Cadmium on the Toxicity of Lead and Zinc Salts.
J. Exp. Biol. 15: 394-407.
- Katticaran, C.M., and Salih, K.Y.M. 1992. Copper Induced Metabolic Changes in Sunetta scripta (Bivalvia):Oxygen Uptake and Lactic Acid Production. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 48: 592-598.
- Khangarot, B.S., Mathur, S., and Durve, V.S. 1982. Comparative Toxicity of Heavy Metals and Interactions of Metals on Freshwater Pulmonate Snail, Lymnaea acuminata (Lamarck). Acta Hydrochim Hydrobiol. 10: 367-375.
- Khangarot, B.S., and Ray, P.K. 1987a. Correlation Between Heavy Metal Acute Toxicity Values in Daphnia magna and Fish. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 38: 722-726.
- _____. 1987b. Sensitivity of Toad Tadpoles, Bufo malanesticus (Schneider) to Heavy Metals. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 38: 722-726.
- _____. 1989. Sensitivity of Midge Larvae of Chironomus Tentans Fabricius (Diptera chironomidae) to Heavy Metals. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 42: 325-330.
- Khangarot, B.S., Sehgal, A., and Bhasin, M.K.1985. "Man and Biosphere" Studies on the Sikkim Himalayas. Part 5. Acute Toxicity of Selected Heavy Metals on the Tadpoles of Rana hexadadyla. Acta Hydrochim Hydrobiol. 13: 259-263.
- La Du, B.N., Mandel, H.G., and Way, E.L. 1971. Fundamentals of Drug Metabolism and Drug Disposition. Baltimore: Williams and Wilkins.
- Lasenby, D.C., and Duyn, V.J. 1992. Zinc and Cadmium Accumulation by the Opossum Shrimp Mysis relicta. Environ.Contam.Toxicol. 23:

- 179-183.
- Lauren, D.J., and Mc Donald, D.G. 1987. Acclimation to Copper by Rainbow Trout, Salmo gairdneri: Biochemistry. Can. J. Fish Aquat. Sci. 44: 105-111.
- Lawrence, S.G., et al. 1987. Method for Estimating Dry Weight of Freshwater Planktonic Crustaceans from Measures of Length and Shape. Can. J. Fish Aquat. Sci. 44: 264-274.
- Livingston, R.J. 1977. Review of Current Literature Concerning the Acute and Chronic Effects of Pesticides on Aquatic Organisms. CRC Crit. Rev. Environ. Control 7: 325-351.
- Lloyd, K. 1960. The Toxicity of Zinc Sulphate to Rainbow Trout. Ann. App. Bio. 48: 84-94.
- Lloyd, K. 1961. Effects of Dissolved Oxygen Concentration on The Toxicity of Several Poisons to Rainbow Trout. J. Exp. Bio. 38: 447-455.
- Mallatt, J. 1985. Fish Gill Structural Changes Induced by Toxicants and other Irritants: A Statistical Review. Can. J. Fish. Aquat. Sci. 42: 630-648.
- Malouf, R.E., and Breeze, W.P. 1978. Intensive Cultural of the Pacific Oyster Crassostrea gigas (Thunberg) in Heated Effluents. Agricultural Experimental Station. Bulletin 627, ORESU-T-78-003, Oregon State University, Corvallis.
- March, B.G.E. 1988. Acute Toxicity of Binary Mixtures of Five Cations (Cu^{2+} , Cd^{2+} , Zn^{2+} , Mg^{2+} , and K^+) to the Freshwater Amphipod, Gammarus lacustris (Sars): Alternative Descriptive Models. Can. J. Fish Aquat. Sci. 45: 625-633.

- Matthiessen, P., and Brafield, A.E. 1973. The Effects of Dissolved Zinc on the Gills of the Sticklebacks (Gasterosteus aculeatus L.) J. Fish Biol. 5: 607-613.
- Mc Greer, E.R. 1979. Sublethal Effects of Heavy Metal Contaminated Sediment on the Bivalve Macoma balthica (L.). Mar.Pollut.Bull. 10: 259-262.
- Mckim, J.M., and Benoit, D.A. 1971. Effects of Long-Term Exposure to Copper on Survival, Growth and Respiration of Brook Trout (Salvelinus fontinalis). J. Fish Res. Broad. Can. 28: 655-662.
- Miller, D.R. 1984. Distinguishing Ecotoxic Effects. In Shecehon, P.J., et al. (eds) Effects of Pollutants at the Ecosystem Level. New York:John Wiley & Sons.
- Miller, D.R., and Akagi, H. 1979. pH Affects Mercury Distribution, Not Methylation. Ecotoxicol. Environ. Safty 3: 36-38.
- Moraitou-Apostolopoulou, M., and Verriopoulos, G.1979. Some Effects of Sublethal Concentrations of Copper on a Marine Copepod. Mar. Pollut. Bull. 10: 88-92.
- Mottet, N.K. 1974. Heavy Metal. McGraw-Hill Encyclopedia of Environmental Science. 1st ed., p. 253-262.
- Moulder, S.M. 1980. Combined Effect of the Chlorides of Mercury and Copper in Seawater on the Euryhaline Omphipod Gammarus olecebeni. Mar. Biol. 59: 193-200.
- Neely, W.G., Bronson, D.R., and Blau, G.E.1974.The Use of the Partition Coefficient to Measure the Bioconcentration Potential of Organic Chemicals in Fish. Environ.Sci.Technol. 8: 1113-1115.
- Pennak, R.W. 1978. Freshwater Invertebrates of the United States. 2nd edition. New York: John Wiley & Sons, p.365-372.

- Percy, J.A. 1978. Effect of Chronic Exposure to Petroleum upon the Growth and Molting of Juveniles of the Arctic Marine Isopod Crustacean Mesidotea entomon. J. Fish Res. Board. Can. 35: 650-656.
- Petering, H.G., Johnson, M.A., and Slemmer, K.O. 1971. Study of Zinc Metabolism in the Rat. Arch. Environ. Health 23: 93-101.
- Raldhakrishnaiah, K., and Busappa, B. 1986. Effect of Cadmium on the Carbohydrate Metabolism of Freshwater Field Crab, Oziotelphusa senex senex. J. Environ. Biol. 7: 17-21.
- Ramo, D.J., Mayons, D.J., Torreblance, A., and Nunez, A. 1987. Acute Toxicity of Heavy Metals (Cr, Cd and Hg) to Freshwater Crayfish Procambarus clarkii (Girard) Effect of Temperature. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 38: 736-741.
- Reddy, G.N., and Prasad, M.N.V. 1992. Cadmium Induced Potassium Efflux from Scenedesmus quadricauda. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 49: 600-605.
- Reeve, M.R., Gamble, J.C., and Walter, M.A. 1977. Experimental Observations on the Effects of Copper on Copepods and other Zooplankton: Controlled Ecosystem Pollution Experiment. Bull. Mar. Sci. 27: 92-104.
- Reeve, M.R., Walter, M.A., Darcy, K., and Ikeda, T. 1977. Evaluation of Potential Indicators of Sublethal Toxic Stress on Marine Zooplankton (Feeding, Fecundity, Respiration, and Excretion): Controlled Ecosystem Pollution Experiment. Bull. Mar. Sci. 27: 105-113.
- Reid, S.D., and Mc Donald, D.G. 1988. Effects of Cadmium, Copper and Low pH on Ion Fluxes in the Rainbow Trout, Salmo Gairdneri.

- Can. J. Fish Aquat. Sci. 45: 244-253.
- Rosenthal, H., and Alderdice, D.F. 1976. Sublethal Effects of Environmental Stressor, Natural and Pollutional on Marine Fish Eggs and Larvae. J. Fish. Res. Broad Can. 33: 2047-2065.
- Sastry, A.N. 1983. Ecological Aspects of Reproduction. In Vernberg, F.J., and Vernberg, W.E. (eds.), The Biology of Crustacea. Vol.8. Environmental Adaptations. New York: Academic Press, p.179-270.
- Sastry, A.N., and Miller, D.C. 1981. Application of Biochemical and Physiological Responses to Water Quality Monitoring. In Vernberg, F.J., Catabrass, A., Thurbergs, F.P., and Vernberg, W.B. (eds.), Biological Monitoring of Marine Pollutants 259-322. New York: Academic Press.
- Saward, D., Stirling, A., and Topping, G. 1975. Experimental Studies on the Effects of Copper on a Marine Food Chain. Mar. Biol. 29: 351-361.
- Schroeder, H.A. 1965. The Biological Trace Elements. J. Chronic Dis. 18: 217-228.
- Schroeder, H.A., and Balassa, J.J. 1966. Abnormal Trace Metals in Man: Arsenic. Ibid 19: 85-106.
- Segal, B.G. 1985. Chemistry Experiment and Theory. Canada: John Wiley & Sons.
- Sheehan, P.J. 1984. Functional Changes in the Ecosystem. In Sheehan, P.J., et al. (eds.), Effects on Pollutants at the Ecosystem Level. New York: John Wiley & Sons.
- Sindermann, C.J., et al. 1980. The Role and Value of Pathobiology in Pollution Effects Monitoring Programs. In McIntyre, A.D., and Pearce, J.B. (eds.), Biological Effects of Marine Pollution and

- the Problem of Monitoring, P.-V.Reun Cons.Int.Explor.Mer. 179: 135-151.
- Skidmore, J.F. 1970. Respiration and Osmoregulation in Rainbow Trout with GGills Damaged by Zinc Sulphate. J. Exp. Bio. 52: 481-494.
- Sparque, J.B. 1970. Measurement of Pollutant Toxicity to Fish II Utilizing and Bioassay Results. Wat. Res. 4: 3-12.
- Sprague, J.B. 1969. Measurement of Pollutant Toxicity to Fish I. Bioassay Methods for Acute Toxicity. J. of Inter. Association on Wat. Pol. Res. 3: 793-821.
- Sprague, J.B., Elson, P.F., and Saunders, R.L. 1965. Sublethal Copper-Zinc Pollution in a Salmon River-a Field and Laboratory Study. In Jaag, O.(ed.), Advances in Water Pollution Research 65-82. New York and London: Pergamon Press.
- Stein, W.D. 1967. The Movement of Molecules Across Cell Membranes. New York: Academic Press.
- Stoker, H.S., and Seager, S.L. 1976. Environmental Chemistry : Air and Water Pollution. 2nd ed., U.S.A.: Foresman and Company.
- Stoner, A.W., and Livingston, R.J. 1978. Respiration, Growth, and Food Conversion Efficiency of Pinfish (Lagodon rhomboides) Exposed to Sublethal Concentrations of Bleached Kraft Mill. Effluent. Environment. Pollut. 17: 207-217.
- Summer, A.O., and Silver, S. 1978. Microbial Transformation of Metals. Ann. Rev. Microbial 32: 637-672.
- Sunderman, F.W. 1971. Metal Carcinogenesis in Experimental Animals. Fed. Cosmet. Toxicol. 9: 105-120.

- Tarpley, W.A. 1958. Studies on The Use of The Brine Shrimp (Anterlia Salina.) as a Test Organism for Bioassay. J. Econ. Ent.
- Torreblanea, A., Ramo, D.J., and Diaz-Mayons, J. 1991. Effects of Cadmium on the Biochemical Composition of the Freshwater Crayfish Procambarus clarkii (Girard, 1852). Bull. Environ. Contam. Toxicol. 47: 933-938.
- Tsai, C. and Mckee, J.A. 1980. Acute Toxicity to Goldfish of Mixtures of Chloramine, Copper and LAS. Trans. Am. Fish Soc. 109: 132-141.
- Underwood, W.J. 1971. Trace Elements in Human and Animal Nutrient. New York: Academic Press.
- Vieth, G.D., Defoe, D.L., and Bergstedt, B.V. 1979. Measuring and Estimating the Bioconcentration Factors of Chemicals in Fish. J. Fish. Res. Broad. Can. 36: 1040-1048.
- Watras, C.J., Macfarlane, J., and Morel, F.M.M. 1985. Nickle Accumulation by Scenedesmus and Daphnia: Food Chain Transport and Geochemical Implications. Can. J. Fish Aquat. Sci. 42:724-730.
- Wedmeyer, G.A., Meyer, F.P., and Smith, L. 1976. Environmental Stress and Fish Diseases. In Snieszko, S.F., and Axelrod, H.R. (eds.), Diseases of Fishes. U.S.A.: TFH Publications.
- Wentsel, R., et al. 1977. Avoidance Response of Midge Larvae (Chironomus tentans) to Sediments Containing Heavy Metals. Hydrobiologia 52: 171-175.
- Winek, C.L., and Buchler, E.V. 1966. Intravenous Toxicity of Zinc Pyridinethiol and Several Zinc Salt. Toxicol. Appl. Pharmacol. 9: 269-275.

- Wisely, B., and Blick, R.A.P. 1967. Mortality of Marine Invertebrate Larvae in Mercury, Copper and Zinc Solutions. Australian Journal of Marine and Freshwater Research. 18: 63-72.
- Wong, C.K. 1992. Effects of Chromium, Copper, Nickel, and Zinc on Survival and Feeding of the Cladoceran, Moina macrocopa. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 49: 593-599.
- Wong, C.K., and Wong, P.K. 1990. Life Table Evaluation of the Effects of Cadmium Exposure on the Freshwater Cladoceran, Moina macrocopa. Bull. Environ. Contam. Toxicol. 44: 135-141.
- Yoshinari, T., and Subramanian, V. 1977. Adsorption of Metals by Chitin. In Nriagu, J.O. (ed.), Environmental Biogeochemistry. Vol.2 : Metals Transfer and Ecological Mass Balance. Ann Arbor Sci Publ, Ann Arbor, MI, pp. 541-555.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก

เทคนิคการทดลองสารพิษด้วยวิธีชีววิเคราะห์

สามารถแบ่งออกได้เป็น 3 แบบ คือ

1. ใช้ช่วงระยะเวลาในการทดลองเป็นเกณฑ์ อาจแบ่งได้ 3 แบบ คือ

1.1 ชีววิเคราะห์ในช่วงเวลาสั้น

ชีววิเคราะห์ในช่วงเวลาสั้น (short-term bioassay) เป็นการทดลองชีววิเคราะห์โดยมีช่วงระยะเวลาในการทดลองสั้นๆ โดยปกติใช้เวลาประมาณ 24-96 ชั่วโมง แต่บางครั้งอาจยาวนานถึง 14 วันก็ได้ ซึ่งขึ้นอยู่กับวัตถุประสงค์ของการทดลอง ว่าต้องการจะศึกษาอะไร แต่โดยทั่วไปการทดลองชีววิเคราะห์ในช่วงระยะเวลานี้ จะใช้ศึกษาหาระดับความเป็นพิษอย่างคร่าวๆ ในช่วงที่ทำให้สัตว์ทดลองตายตั้งแต่ร้อยละ 0-100 และใช้สัตว์ทดลองจำนวน 5 ตัว หรือมากกว่า ซึ่งขึ้นกับขนาดภาชนะที่จะใช้สำหรับใส่สัตว์ทดลอง เพราะถ้าสัตว์ทดลองมีขนาดใหญ่ ก็จำเป็นต้องใช้ภาชนะที่มีขนาดใหญ่ด้วยเหมือนกัน เพื่อป้องกันความเครียด (stress) ที่อาจจะเกิดขึ้นได้ หรือถ้าสัตว์ทดลองมีขนาดเล็กก็สามารถใส่สัตว์ทดลองได้มากขึ้น นอกจากนี้ การทดลองชีววิเคราะห์ในช่วงระยะเวลานี้ อาจเลือกวิธีการทดลองว่าจะเป็นแบบชีววิทยาในน้ำนิ่ง (static bioassay) หรือชีววิทยาในน้ำนิ่งเปลี่ยนน้ำ (static with renewal bioassay) หรือชีววิทยาแบบน้ำไหล (flow-through bioassay) ก็ได้ ซึ่งจะขึ้นอยู่กับความคงตัวของสารเคมีที่ใช้ในการทดลอง ขนาดของสัตว์ทดลอง ตลอดจนพารามิเตอร์ต่างๆ เช่น ปริมาณออกซิเจน ซึ่งถ้าสัตว์ทดลองมีความต้องการออกซิเจนสูง ก็จะต้องมีการเปลี่ยนสารละลาย เพื่อเพิ่มออกซิเจนให้สัตว์ทดลอง หรือถ้าสัตว์ทดลองมีขนาดเล็ก การป้องกันการหลุดรอดออกไปของสัตว์ทดลอง ในขณะที่เปลี่ยนน้ำก็ทำได้ยาก ดังนั้น อาจไม่จำเป็นต้องเปลี่ยนสารละลายทุก 24 ชั่วโมงก็ได้ แต่ควรเปลี่ยนสารละลายใหม่ทุก 96 ชั่วโมง (APHA, 1981)

1.2 ชีววิเคราะห์ในช่วงระยะเวลาปานกลาง

ชีววิเคราะห์ในช่วงระยะเวลาปานกลาง (intermediate-term bioassay) เป็นการทดลองทางพิษวิทยาที่ใช้ช่วงระยะเวลาอยู่ในช่วง 15-90 วัน ซึ่งการทดลองชีววิเคราะห์แบบนี้ มักจะใช้กับสัตว์ทดลองที่มีช่วงชีวิตที่ยาวนาน หรือในระหว่างการเจริญเติบโตมีการเปลี่ยนแปลงสภาพร่างกายไปตามวงชีวิต และส่วนใหญ่จะใช้ศึกษาผลการตอบสนองของสารพิษในสัตว์ทดลอง ในช่วงที่เกือบจะไม่มีอาการตอบสนอง (asymptotic) ตามระยะเวลาทดลองที่เพิ่มขึ้น (APHA, 1981)

1.3 ชีววิเคราะห์ในช่วงเวลาชยาวนาน

ชีววิเคราะห์ในช่วงเวลาชยาวนาน (long-term or partial or complete lifecycle bioassay) เป็นการทดลองเพื่อศึกษาผลของสารพิษต่อสัตว์ทดลองตลอดช่วงชีวิต เช่น จากไข่ (egg) จนเป็นตัวเต็มวัย (adult) และออกไข่มาในวันต่อมา หรือในสัตว์ที่มีวงชีวิตสั้น เช่น ไรน้ำแดง ก็จะศึกษาดลอดวงชีวิตในหลายๆ รุ่น (generation) เพื่อหาระดับความเข้มข้นที่สูงที่สุดที่ไม่ก่อให้เกิดความผิดปกติขึ้นในสัตว์ทดลอง โดยจะศึกษาในเรื่องการสืบพันธุ์ (reproduction) การเจริญเติบโต (growth) การออกไข่ (spawning) การฟักไข่ (hatching) การมีชีวิตรอดของตัวอ่อน (survival of larva) รวมทั้งพฤติกรรม (behavior) และการสะสมสารมลพิษในร่างกาย (accumulation) ซึ่งในการศึกษาในช่วงระยะเวลาชยาวนานนั้น จะต้องนำเอาปัจจัยทางสภาพแวดล้อมมาพิจารณาด้วย เพื่อควบคุมการทดลองให้มีสภาพใกล้เคียงธรรมชาติมากที่สุด เพราะปัจจัยทางสิ่งแวดล้อม เช่น อุณหภูมิในแต่ละฤดูกาล จะมีผลอย่างมากต่อการผสมพันธุ์ วางไข่และการฟักเป็นตัวของสัตว์ทดลองหลายชนิด และต้องควบคุมความเข้มข้นของสารพิษที่ใช้ทดลอง ให้มีการเปลี่ยนแปลงได้ไม่เกินร้อยละ 10-15 ไม่ว่าจะเกิดจากการตกตะกอน (precipitation) หรือเหตุอื่นใดก็ตาม (APHA, 1981)

2. ใช้ความแตกต่างของความเป็นพิษเป็นเกณฑ์ อาจแบ่งได้ 3 แบบ คือ

2.1 การทดสอบสารพิษแบบเฉียบพลัน

การทดสอบสารพิษแบบเฉียบพลัน (acute toxicity test) เป็นการทดสอบเพื่อตรวจวัดผล หรืออาการที่สัตว์ทดลองตอบสนองต่อสารพิษ ภายหลังจากได้รับสารพิษในปริมาณมาก เพียงครั้งเดียว หรือหลายครั้งในช่วงระยะเวลาสั้นๆ ประมาณ 24-96 ชั่วโมง โดยทั่วไป มักแสดงค่าความเป็นพิษเฉียบพลันด้วยสัญลักษณ์ "LC₅₀" (median lethal concentration) ซึ่งหมายถึง ปริมาณ หรือความเข้มข้นค่าสุดของสารพิษที่ทำให้ประชากรสัตว์ทดลองตายร้อยละ 50 ซึ่งสารเคมีต่างๆ ที่มีการสังเคราะห์ขึ้นมาใหม่ ต้องทำการทดสอบเพื่อหาค่าดังกล่าวก่อนที่จะนำไปผลิต หรือจำหน่าย

2.2 การทดสอบสารพิษแบบก่อนเกิดอาการเรื้อรัง

การทดสอบสารพิษแบบก่อนเกิดอาการเรื้อรัง (subchronic toxicity test) เป็นการทดสอบโดยให้สัตว์ทดลองได้รับสารพิษในปริมาณต่ำกว่าปริมาณที่ทำให้สัตว์ทดลองตาย แต่ได้รับซ้ำๆ กันหลายๆ ครั้ง และต่อเนื่องกัน แล้วตรวจผลการตอบสนองต่างๆ ที่เกิดขึ้น เช่น อัตราการตาย การเปลี่ยนแปลงของน้ำหนักตัว การเคลื่อนไหว และพฤติกรรมการกินอาหาร การทดสอบนี้เป็นประโยชน์ต่อการจัดระดับ และการเลือกระดับความเข้มข้นของสารพิษแต่ละชนิด ให้เหมาะสมกับสัตว์ทดลองสำหรับการทดสอบความเป็นพิษแบบเรื้อรังด้วย เพราะในการทดลองหาพิษเรื้อรัง ความเป็นพิษของสารพิษที่ใช้ต้องไม่ทำให้สัตว์ทดลองตาย แต่ต้องสูงพอที่จะกระตุ้นให้สัตว์ทดลองค่อยๆ รับสารพิษ แล้วแสดงผลตอบสนองในด้านต่างๆ ภายหลัง

2.3 การทดสอบสารพิษแบบเรื้อรัง

การทดสอบสารพิษแบบเรื้อรัง (chronic toxicity test) เป็นการทดสอบสารพิษเพื่อตรวจวัดผลการตอบสนองในสัตว์ทดลอง หลังจากได้รับสารพิษในขนาดความเป็นพิษต่ำๆ เป็นระยะเวลายาวนาน โดยปกติจะใช้ในการศึกษาถึงความเป็นพิษที่เกิดขึ้นกับระบบต่างๆ ของสัตว์ทดลอง เช่น การทำให้เกิดความผิดปกติในระบบสืบพันธุ์ ทำให้สัตว์ทดลองให้ลูกที่มีรูปร่างผิดปกติ หรือกระตุ้นให้เกิดมะเร็งขึ้นในสัตว์ทดลอง ดังนั้น การทดสอบสารพิษแบบเรื้อรัง จึงเป็นการศึกษา

ทดลองที่มุ่งเน้นถึงความเป็นพิษของสารพิษว่าเป็นสารก่อมะเร็ง (carcinogen) หรือทำให้เกิดการกลายพันธุ์ (mutagenicity) หรือเป็นสารก่อให้เกิดความวิรูป (teratogenicity)

3. แบ่งตามวิธีการควบคุมสารละลายที่ใช้ทดลอง

3.1 ชีววิเคราะห์แบบไม่เปลี่ยนน้ำ

ชีววิเคราะห์แบบไม่เปลี่ยนน้ำ (static bioassay) เป็นวิธีทางชีววิเคราะห์ที่ใช้หาปริมาณสารพิษที่จะทำให้สัตว์ทดลองแสดงอาการตอบสนองที่ง่ายที่สุด มักใช้หาค่า LC_{50} และ EC_{50} (median effect concentration) ในสัตว์ทดลองที่มีขนาดเล็กและมีวงชีวิตไม่ยาวนานมาก โดยตลอดช่วงเวลาที่ใช้ทดลอง ไม่มีการเปลี่ยนถ่ายสารละลายที่ใช้ทดลองเลย ซึ่งวิธีการนี้มีข้อดีและข้อเสีย ดังนี้

ข้อดี

1. สามารถทำได้ง่ายในห้องปฏิบัติการทั่วไป
2. ค่าใช้จ่ายไม่สูงมากนัก
3. ปริมาณสารละลาย หรือสารพิษที่นำมาใช้ทดลองไม่มากนัก
4. วิธีการและอุปกรณ์ที่ใช้ทดลองไม่มีความซับซ้อนยุ่งยาก

ข้อเสีย

1. ระดับความเข้มข้นของสารพิษในการทดลองอาจเปลี่ยนแปลงได้ เช่น โลหะหนัก อาจถูกดูดซับอยู่ที่ผิวของภาชนะทดลองที่เป็นแก้ว
2. มีการสะสมของสารพิษต่างๆ ที่ได้จากกระบวนการเมตาบอลิซึมของสัตว์ทดลอง และแบคทีเรียต่างๆ
3. ปริมาณออกซิเจนในสารละลายที่ใช้ทดลองอาจลดน้อยลง เนื่องจากสัตว์ทดลองใช้ไปและถูกใช้ในกระบวนการทางชีวเคมีของแบคทีเรียต่างๆ

3.2 ชีววิเคราะห์แบบน้ำไหล

ชีววิเคราะห์แบบน้ำไหล (flow-through bioassay) เป็นวิธีการทดลองทางพิษวิทยาที่ระบบการทดลองมีการหมุนเวียนสารละลายที่ใช้ทดลองตลอดเวลา หรือเป็นช่วงเวลาที่คงที่ โดยไม่ต้องเคลื่อนย้ายสัตว์ทดลอง ซึ่งมีข้อดีและข้อเสีย ดังนี้

ข้อดี

1. เป็นวิธีการที่ดี และเป็นระบบที่ถูกต้องประยุกต์ให้ใกล้เคียงกับความเป็นจริงที่สุด
2. สามารถควบคุมระดับความเข้มข้นของสารพิษ ในสารละลายที่ใช้ทดลอง ได้ค่อนข้างคงที่ตลอดการทดลอง

3. ไม่มีการสะสมของของเสียต่างๆ จากกระบวนการเมตาบอลิซึมของสัตว์ทดลอง
4. ควบคุมปริมาณออกซิเจนที่สัตว์ทดลองต้องการใช้ได้คงที่
5. สามารถทำการทดลองได้เป็นระยะเวลาช้านาน ตลอดวงจรชีวิตของสัตว์ทดลองได้ เช่น ในปลา เป็นต้น

ข้อเสีย

1. ต้องการอุปกรณ์และเครื่องมือที่ซับซ้อนยุ่งยาก และใช้เทคนิคสูง
2. มีราคาแพง
3. ต้องใช้สารละลายที่ใช้ทดลองในปริมาณมาก

3.3 ชีววิเคราะห์แบบน้ำนิ่ง เปลี่ยนน้ำ

ชีววิเคราะห์แบบน้ำนิ่ง เปลี่ยนน้ำ (static with renewal bioassay) เป็น การทดลองที่มีการเปลี่ยนถ่ายสัตว์ทดลอง ไปสู่ภาชนะที่มีสารละลายใหม่ หรือมีการเปลี่ยนถ่าย สารละลายใหม่ โดยใช้ฟอน (siphon) สารละลายเก่าออก แล้วเปลี่ยนสารละลายใหม่แทน โดยไม่เคลื่อนย้ายสัตว์ทดลองไปภาชนะใหม่ ซึ่งมีข้อดีและข้อเสีย ดังนี้

ข้อดี

1. ทำได้ง่ายและสะดวก ไม่ต้องใช้เทคนิคมากนัก
2. มีค่าใช้จ่ายไม่สูงมาก
3. ปริมาณสารละลายที่ใช้ในการทดลองไม่มากนัก และควบคุมความเข้มข้นของ สารละลายได้คงที่

4. เป็นวิธีการที่ไม่ซับซ้อน จึงไม่ต้องการเครื่องมือและอุปกรณ์เพิ่มมากนัก

ข้อเสีย

1. ต้องมีการเปลี่ยนถ่ายสารละลายใหม่ตามช่วงเวลา
2. ขณะทำการเปลี่ยนสารละลาย อาจทำให้สัตว์ทดลองเครียดได้

ภาคผนวก ข

คำอธิบายศัพท์

ชีววิเคราะห์ (bioassay) หมายถึง เทคนิคอย่างหนึ่งในการศึกษาทดลอง โดยใช้สิ่งมีชีวิตเป็นตัวทดสอบ กับระดับความเข้มข้นของสาร แล้วสังเกตผลกระทบที่เกิดขึ้นกับสิ่งมีชีวิตนั้น จากนั้นนำมาแปลความหมายเทียบกับตัวมาตรฐาน หรือตัวควบคุม โดยใช้สถิติช่วยในการวางแผน การทดลอง การวิเคราะห์ข้อมูลและการตัดสินผลที่ได้จากการทดลอง

พิษเฉียบพลัน (acute toxicity) หมายถึง ผลกระทบของสารพิษที่ทำให้สัตว์ทดลองตาย หลังจากได้รับสารพิษเพียงครั้งเดียว หรือหลายครั้งในระยะเวลาอันสั้น โดยปกติภายใน 96 ชั่วโมง

พิษรองเฉียบพลัน (sublethal toxicity) หมายถึงผลกระทบของสารพิษ ซึ่งระดับความเข้มข้นของสารละลายไม่ทำให้สัตว์ทดลองตายในระหว่างการทดลองหาค่าพิษเฉียบพลัน หรือตายทันทีในระยะเวลาสั้น แต่อาจก่อให้เกิดผลกระทบในด้านต่างๆ เช่น รูปร่างลักษณะ การสืบพันธุ์ การเจริญเติบโต และจำนวนประชากร ฯลฯ ในระยะยาว

median lethal concentration (LC_{50}) คือ ระดับความเข้มข้นของสารละลายที่ทำให้ประชากรสัตว์ทดลองตายร้อยละ 50 มักใช้กับสัตว์น้ำ เพราะไม่ได้รับสารพิษโดยตรง แต่ดำรงชีวิตอยู่ในสภาพแวดล้อมที่มีสารพิษอยู่ในระดับความเข้มข้น ที่สามารถทำให้ประชากรของสัตว์ทดลองนั้นตาย

incipient lethal concentration (LC_{50}) คือ ระดับความเข้มข้นของสารละลายที่ทำให้ประชากรสัตว์ทดลองอยู่รอดร้อยละ 50

effective concentration (EC) คือ ระดับความเข้มข้นของสารละลายที่ทำให้ประชากรสัตว์ทดลอง แสดงผลกระทบออกมาในลักษณะที่เป็นการตอบสนองที่เฉพาะเจาะจง เช่น เลือกรางคัน เป็นอัมพาต เป็นต้น ซึ่งเมื่อมีการใช้ EC ต้องบ่งลงไปว่าต้องการศึกษาอะไร

median tolerance limit (TL₅₀) คือ ระดับความเข้มข้นของสารละลายที่ทำให้ประชากรสัตว์ทดลองมีชีวิตอยู่ได้ร้อยละ 50 สำหรับการทดสอบเกี่ยวกับ lethality TL₅₀ ก็จะมี ความหมายเช่นเดียวกับ LC₅₀ แต่ TL₁₀ จะเท่ากับ LC₉₀

safe concentration (SC) คือ ระดับความเข้มข้นสูงสุด ของสารพิษที่ไม่แสดงผลกระทบให้ปรากฏหลังจากสัตว์ทดลองได้รับสารพิษมาเป็นเวลานานกว่า 1 รุ่น โดย SC จะ กำหนดที่เป็นตัวตัดสินขั้นพื้นฐานสำหรับเพื่อหามาตรฐานคุณภาพน้ำสำหรับสารพิษในแหล่งน้ำนั้น

maximum allowable toxicant concentration (MATC) หมายถึง ระดับ ความเข้มข้นสูงสุดของสารพิษที่ยอมรับได้ ซึ่งปรากฏอยู่ในน้ำโดยไม่ปรากฏว่ามีอันตรายที่มีนัยสำคัญ ต่อการใช้ประโยชน์ในด้านต่างๆ ของน้ำ

application factor (AF) คือ อัตราส่วนระหว่าง MATC และ incipient LC₅₀ ใช้สำหรับกำหนดระดับความปลอดภัยจากค่าความเป็นพิษแบบเฉียบพลัน และใช้ในการ ควบคุมปริมาณสารพิษชนิดต่างๆ ในแหล่งน้ำธรรมชาติ

no observable adverse effect level (NOAEL) คือ ระดับความเข้มข้นของ สารพิษซึ่งสัตว์ทดลองสามารถมีชีวิตอยู่ได้ตลอดโดยไม่สามารถสังเกตผลกระทบที่เกิดขึ้น

acute chronic ratio (ACR) คือ อัตราส่วนระหว่าง 96-hr LC₅₀ กับ NOAEL ใช้สำหรับกำหนดระดับความเข้มข้น ซึ่งสัตว์ทดลองสามารถทนอยู่ได้ โดยไม่สามารถสังเกต ผลกระทบที่เกิดขึ้น ในการทดลองพิษเรื้อรัง

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ค

วิธีการเพาะเลี้ยงไรน้ำแดง

วิธีการนี้เป็นวิธีการที่ ประชูกช เจริญกุล (2535) ได้คิดขึ้น ซึ่งจากผลการเพาะเลี้ยง นับว่าเป็นวิธีการเพาะเลี้ยงที่ให้ผลผลิตไรน้ำแดงปริมาณสูงวิธีการหนึ่ง ไรน้ำแดงที่ได้มีขนาด ประมาณ 0.8 ถึง 1.3 มิลลิเมตร ราชละเอียดคมมีดังต่อไปนี้

1. อุปกรณ์

- 1.1 มุลนกกะทา
- 1.2 อ่างคินเผาเคลือบ หรืออ่างไฟเบอร์กลาส ขนาดประมาณ 30 ลิตร
- 1.3 ที่ช้อนไรน้ำแดง
- 1.4 เชื้อไรน้ำแดงที่มีชีวิตอยู่

2. วิธีการทดลอง

- 2.1 เติมน้ำประปาลงในอ่างเคลือบคินเผาให้เต็ม แล้วผึ่งแดดเพื่อลดปริมาณคลอรีน ประมาณ 1 ถึง 2 วัน
- 2.2 เติมนุลนกกะทาแห้ง ในอัตราส่วนประมาณ 10 กรัมต่อลิตร คนให้ทั่ว ทิ้งไว้ ประมาณ 1 วัน ใช้ที่ช้อนไรน้ำแดงช้อนมุลนกกะทากที่คกตะกอน หรือไม่ละลายและสิ่งเจือปนอื่นๆ ออกไป เพื่อป้องกันการเน่าเสียที่อาจเกิดขึ้นในภายหลัง
- 2.3 เติมเชื้อไรน้ำแดงที่ยังมีชีวิตอยู่ลงไปประมาณครึ่งช้อนชา แล้วทำร่มกันแสงแดด ให้ไรน้ำแดง ปล่อกทิ้งไว้ประมาณ 3 ถึง 4 วัน ไรน้ำแดงจะขยายพันธุ์จนมีจำนวนมาก ก็จะใช้เลือกไรน้ำแดงในช่วงนี้ไปทำการทดลองต่อไปได้
- 2.4 เมื่อทิ้งไว้เกิน 7 วันขึ้นไป ปริมาณไรน้ำแดงในอ่างเพาะเลี้ยงจะค่อยๆ ลดลง ให้ถ่ายน้ำมุลนกกะทาออกประมาณครึ่งหนึ่ง แล้วเติมน้ำมุลนกกะทากที่เตรียมขึ้นใหม่แทนที่ลงไป ทิ้งไว้ประมาณ 3 ถึง 4 วันก็จะเกิดไรน้ำแดงเพิ่มขึ้นอีกครั้งหนึ่ง

ภาคผนวก ง

การใช้โปรแกรม SPSS-X

การวิเคราะห์โทรบิด

การวิเคราะห์โทรบิดเพื่อหาค่าระดับ LC_{50} จากการทดสอบพิษของเงืบพันของสารละลายแคดเมียมไนเตรด, คอปเปอร์ซัลเฟตและสังกะสีซัลเฟตต่อไร่น้ำแดง ในระยะเวลาต่างๆ ได้ใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS-X โดยการเขียนข้อมูลและคำสั่ง ความรูปแบบและข้อกำหนดของการใช้โปรแกรม เมื่อเครื่องคอมพิวเตอร์ทำการประมวลผลเรียบร้อย จะได้ค่าระดับ LC_{50} ในระยะเวลาต่างๆ ที่เราต้องการ โดยถูกต้องและรวดเร็วกว่าการเขียนกราฟบนกระดาษกราฟโทรบิด นอกจากนี้ ผลลัพธ์ที่ได้จากการประมวลผลยังระบุค่าช่วงแห่งความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ของค่าระดับ LC_{50} ที่ได้อีกด้วย โดยที่เราไม่จำเป็นต้องทำการคำนวณ ให้อุ่นยากและเสียเวลาดังตัวอย่างการใช้โปรแกรมนี้ วิเคราะห์ค่าโทรบิด มีดังต่อไปนี้

1. การใส่ข้อมูล

จากข้อมูลในตารางที่ 4.3 (ในระยะเวลา 48 ชั่วโมง) เขียนข้อมูลและคำสั่งต่างๆ ดังต่อไปนี้

```
1 //ZIABTEST JOB CLASS=Y,MSGCLASS=M,MSGLEVEL=(2,0)
2 // EXEC MSPSSX
3 TITLE TEST HG TO MOINA
4 DATA LIST FIXED/HR 1 CONC 3-6 (3) N 8-9 RES 11-12
5 BEGIN DATA
```

```

6 1 0005 60 12
7 1 0010 60 28
8 1 0020 60 54
9 1 0030 60 60
10 1 0040 60 60
11 1 0000 60 00
12 END DATA
13 PROBIT RES OF N WITH CONC
14 /PRINT =ALL
15 FINISH
16 /*
17 //

```

2. การเรียกผลลัพธ์ที่ประมวลผลเรียบร้อยแล้ว

ใช้คำสั่งตามคู่มือการใช้ระบบ MUSIC (มุกดา เจียมพานทอง และ ชัยยุทธ บัวรอด, 2532) เมื่อเครื่องประมวลผลเสร็จเรียบร้อยแล้ว จะได้ผลลัพธ์ดังต่อไปนี้คือ

ศูนย์วิทยพัชร์พยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

CONFIDENCE LIMITS FOR EFFECTIVE CONC

95% CONFIDENCE LIMITS

PROB	CONC	LOWER	UPPER
.01	.00586	.00167	.01004
.02	.00697	.00225	.01140
.03	.00779	.00270	.01236
.04	.00846	.00311	.01314
.05	.00905	.00348	.01382

.06	.00959	.00383	.01442	
.07	.01008	.00417	.01497	
.08	.01055	.00450	.01549	
.09	.01099	.00482	.01597	
.10	.01142	.00513	.01644	
.15	.01335	.00664	.01852	
.20	.01512	.00815	.02041	
.25	.01683	.00968	.02223	
.30	.01852	.01128	.02404	
.35	.02024	.01297	.02592	
.40	.02202	.01476	.02792	
.45	.02390	.01668	.03010	
48-h LC_{50}	.50	.02590	.01873	.03254
.55	.02806	.02093	.03535	
.60	.03045	.2330	.03868	
.65	.03313	.02586	.04273	
.70	.03620	.02863	.04783	
.75	.03985	.03170	.05447	
.80	.04434	.03520	.06348	
.85	.05022	.03943	.07656	
.90	.05873	.04505	.09782	
.91	.06100	.04647	.10391	
.92	.06356	.04805	.11099	
.93	.06649	.04983	.11938	
.94	.06994	.05186	.12957	
.95	.07408	.05426	.14233	
.96	.07926	.05718	.15902	

.97	.08613	.06094	.18239
.98	.09620	.06626	.21907
.99	.11450	.07548	.29295



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก จ

การวิเคราะห์ความแปรปรวนของข้อมูล (Analysis of Variance, ANOVA) และการวิเคราะห์เปรียบเทียบภายหลัง (Duncan's multiple range test)

1. สถิติที่ใช้ในการวิจัย

การวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบทางเดียว (One-Way ANOVA) เป็นวิธีการทางสถิติที่ใช้ทดสอบเปรียบเทียบเกี่ยวกับค่าเฉลี่ยของกลุ่มประชากร ในกรณีที่มีกลุ่มประชากรตั้งแต่สองกลุ่มขึ้นไป โดยมีตัวแปรอิสระเพียงตัวเดียว เช่น ต้องการเปรียบเทียบผลของความเข้มข้นของสารละลายแคลเซียมไนเตรด 4 ระดับความเข้มข้น ว่าทำให้จำนวนลูกไร่น้ำแดงที่เกิดขึ้นแตกต่างกันหรือไม่ วิธีการวิเคราะห์ความแปรปรวนมีข้อตกลงเบื้องต้น (assumption) โดยข้อมูลที่นำมาวิเคราะห์ ควรจะมีลักษณะตามข้อตกลงเบื้องต้นดังต่อไปนี้

- 1.1 กลุ่มตัวอย่าง เป็นกลุ่มตัวอย่างที่ได้รับการสุ่มมาจากประชากรที่มีการแจกแจงเป็นโค้งปกติ
- 1.2 ค่าความแปรปรวนของกลุ่มประชากรทุกกลุ่มควรมีค่าเท่ากัน
- 1.3 ค่าของตัวแปรตามแต่ละหน่วยเป็นอิสระต่อกัน ทั้งภายในกลุ่มและระหว่างกลุ่ม

สมมติฐาน

$$H_0 : \mu_1 = \mu_2 = \mu_3 = \mu_4 = \dots = \mu_n = \mu$$

$$H_1 : \mu_1 \text{ อย่างน้อย 1 ตัว มีค่าแตกต่างจากกลุ่มอื่นๆ}$$

ค่าสถิติ

$$F = \frac{\text{mean square ระหว่างกลุ่ม}}{\text{mean square ภายในกลุ่ม}} = \frac{MS_b}{MS_w} = F_{J-1, N-J}(1-\alpha)$$

$$\text{เมื่อ } MS_b = \frac{SS_b}{J-1} \text{ และ } MS_w = \frac{SS_w}{N-J}$$

J = จำนวนกลุ่ม

N = จำนวนข้อมูลทั้งหมด

$$SS_b = \sum_{i=1}^J (n_i - 1) S_i^2$$

$$SS_w = \sum_{i=1}^J n_i (x_i - \bar{x})^2$$

เมื่อปฏิเสธ H_0 เพียงแต่บอกได้ว่า อย่างน้อยมีค่าเฉลี่ยของกลุ่มประชากรอย่างน้อย 1 กลุ่ม แตกต่างไปจากกลุ่มอื่น แต่ไม่ทราบว่ากลุ่มใดบ้างที่แตกต่างออกไป จำเป็นต้องใช้วิธีการเปรียบเทียบภายหลังทดสอบอีกครั้ง ในการวิจัยครั้งนี้ใช้วิธีการของ Duncan's multiple range test ทดสอบที่ระดับนัยสำคัญทางสถิติเท่ากับ 0.05

Duncan's multiple range test

เป็นวิธีการทดสอบค่าเฉลี่ยของกลุ่มประชากรว่า ค่าเฉลี่ยของกลุ่มประชากรคู่ใดที่แตกต่างกัน โดยใช้สูตร

$$W_{\alpha} = (p, n-k) \sqrt{\frac{\text{MSE} \left(\frac{n_i + n_j}{n_i n_j} \right)}{2}}$$

เมื่อ n_i, n_j = ขนาดกลุ่มประชากรที่ทำการทดลอง
 P = ชั้นทดสอบที่ 2, 3, 4, ..., k

ค่าเฉลี่ยคู่ใดมีความแตกต่างมากกว่า W_{α} ถือว่าค่าเฉลี่ยของประชากรกลุ่มนั้นแตกต่างกัน

การวิเคราะห์ค่าทางสถิติดังกล่าวข้างต้น สามารถวิเคราะห์โดยใช้โปรแกรมทางสถิติ คือ SPSS-X ได้ซึ่งสามารถกระทำได้ในระยะเวลาอันสั้น ดังมีวิธีการต่อไปนี้

1. การวิเคราะห์ความแปรปรวนของข้อมูล (Analysis of Variance) และการวิเคราะห์เปรียบเทียบภายหลังโดยวิธีของ Duncan's multiple range test ที่ระดับนัยสำคัญ 0.05 จากข้อมูลในตารางที่ 3 นำมาเขียนข้อมูลและคำสั่งตามวิธีการของการใช้โปรแกรม ได้ดังต่อไปนี้

```

1 //ZIAGTEST JOB CLASS=Y,MSGCLASS=M,MSGLEVEL=(2,0)
2 // EXEC MSPSSX
3 TITLE TEST NUMBER ON ANOVA(CD)
4 DATA LIST FIXED/TR 1-2 CONC 4 NONE 6-7 AONE 8 FONE 9 LONE
10-12 (2)
5 NTWO 13-14 ATWO 15 FTWO 16 LTWO 17-19 (2)
NTHREE 20-21
6 ATHREE 22 FTHREE 23 LTHREE 24-26 (2) NFOUR
27-28 AFOUR 29
7 FFOUR 30 LFOUR 31-33 (2) NFIVE 34-35 AFIVE 36
FFIVE 37
8 LFIVE 38-40 (2)

```

```

9 BEGIN DATA
10 01 1 56951255684125629512558951256095125
11 02 1 54951204584120549512058951255695125
12 03 1 57951004995125639511062951256295120
13 04 1 58951255295125509512050951255996120
. . .
. . .
. . .
69 15 4 48841252673120388410048951253595100
70 END DATA
71 ONEWAY NONE TO LFIVE BY CONC(1,4)
72 /RANGE=DUNCAN/STATISTICS ALL
73 ANOVA NONE BY CONC(1,4)
74 ANOVA AONE BY CONC(1,4)
. . .
. . .
. . .
92 ANOVA LFIVE BY CONC(1,4)
93 FINISH
94 /*
95 //

```

2. การเรียกผลลัพธ์ที่ได้ เมื่อเขียนข้อมูลและคำสั่งต่างๆ ได้ถูกต้องตามคู่มือการใช้โปรแกรม SPSS-X แล้ว เครื่องคอมพิวเตอร์จะทำการประมวลผล และแสดงผลลัพธ์ตามที่เราต้องการ โดยการเรียกผลลัพธ์ตามวิธีการที่ระบุในคู่มือการใช้เครื่องคอมพิวเตอร์ในระบบ MUSIC ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก จ

ตารางที่ จ1 ขีปนาวุธเจ็บบนของสารละลายกรดไฮดรอกซีอะลิวมินิคในน้ำของรุ่น F₁ (รุ่นรถ)

จุดที่	จำนวนครั้งที่ลงการ			สาร	จำนวนครั้งที่พบ			ขนาด								
	ระดับของขนาดไม้อาศัยเชื้อ (ครั้ง)				(ตัว)											
	จำนวนเจ็บบน (ag/l)				จำนวนเจ็บบน (ag/l)											
	ระดับความหนา .036 .024 .014				ระดับความหนา .036 .024 .014											
1	5	3	5	3	3	7	3	3	56	43	49	46	1.25	1.20	1.25	1.25
2	5	4	5	4	3	3	3	3	54	46	45	50	1.20	1.20	1.20	1.25
3	5	4	5	5	2	3	3	3	57	58	51	56	1.00	1.25	1.25	1.20
4	5	5	5	5	3	9	8	3	58	55	53	51	1.25	1.25	1.25	1.25
5	5	5	5	5	3	8	9	9	52	48	51	52	1.10	1.20	1.25	1.25
6	5	4	5	5	3	8	9	9	58	58	61	54	1.20	1.00	1.30	1.25
7	4	4	5	5	3	8	3	3	58	47	54	49	1.25	1.15	1.25	1.00
8	5	5	4	5	3	8	3	3	62	46	46	49	1.25	1.25	1.00	1.25
9	5	3	5	5	3	8	9	8	53	37	50	61	1.25	1.10	1.25	1.25
10	5	4	5	5	3	8	9	9	63	43	53	62	1.25	1.20	1.25	1.25
11	5	5	5	5	3	8	8	9	58	45	51	47	1.10	1.15	1.25	1.20
12	5	5	5	5	3	9	8	9	55	51	49	61	1.10	1.25	1.00	1.25
13	5	5	5	4	3	8	9	8	64	51	51	58	1.00	1.25	1.25	1.25
14	5	5	5	4	3	9	8	8	58	36	52	46	1.25	1.20	1.25	1.20
15	5	4	5	5	3	8	8	9	69	48	43	64	1.20	1.25	1.20	1.25
ค่าเฉลี่ย	4.33	4.33	4.80	4.66	8.73	8.13	8.66	8.66	58.33	47.33	50.60	53.73	1.18	1.19	1.23	1.22
S.D.	0.25	0.72	0.56	0.61	0.45	0.51	0.48	0.48	4.53	6.30	4.22	6.19	0.09	0.07	0.06	0.06

ตารางที่ 33 ปริมาณเงินคอปเปอร์และสังกะสีในเลือดสัตว์น้ำแดงรุ่น F₂ (รุ่น 3)

ลำดับ	จำนวนครั้งที่ลอก			อายุ (วัน)	จำนวนครั้งที่ลอก			อายุ (วัน)	น้ำหนัก (กรัม)							
	ปริมาณเงินคอปเปอร์ (มก.)				ปริมาณสังกะสี (มก.)											
	ความเข้มข้น (mg/l)			ความเข้มข้น (mg/l)			ความเข้มข้น (mg/l)									
	0.036	0.024	0.014	0.036	0.024	0.014	0.036	0.024	0.014							
1	5	4	4	5	3	8	3	9	62	40	42	46	1.25	1.20	1.20	1.25
2	5	5	4	5	3	3	8	3	54	46	42	52	1.20	1.25	1.20	1.20
3	5	4	4	5	3	8	3	3	63	45	44	59	1.10	1.25	1.20	1.25
4	5	5	4	5	3	3	3	3	50	54	48	50	1.20	1.30	1.25	1.25
5	4	4	5	5	3	8	3	8	50	37	48	48	1.25	1.00	1.25	1.25
6	5	5	4	5	3	9	8	8	64	46	43	45	1.25	1.25	1.25	1.20
7	5	5	5	6	3	9	9	9	50	52	52	58	1.10	1.20	1.25	1.25
8	4	4	4	6	3	8	8	3	55	47	48	63	1.25	1.25	1.25	1.25
9	5	4	4	5	3	8	8	9	52	38	42	52	1.25	1.00	1.20	1.25
10	5	4	4	5	3	8	8	9	54	46	38	62	1.10	1.25	1.25	1.25
11	5	4	5	5	3	8	9	9	64	42	58	52	1.20	1.25	1.25	1.25
12	5	4	4	5	3	8	8	8	56	49	58	50	1.25	1.25	1.25	1.00
13	5	4	4	6	3	9	8	9	50	46	50	68	1.10	1.25	1.25	1.25
14	5	4	4	5	3	8	8	9	54	48	44	50	1.25	1.20	1.25	1.25
15	5	4	5	5	3	8	9	9	60	38	52	54	1.25	1.00	1.25	1.20
เฉลี่ย	4.87	4.26	4.27	5.20	8.86	8.26	8.27	8.80	55.86	44.93	47.27	53.93	1.20	1.19	1.23	1.22
S.D.	0.35	0.46	0.45	0.41	0.35	0.46	0.45	0.41	5.35	5.06	5.93	6.67	0.06	0.10	0.02	0.07

ตารางที่ ๑๕ ปริมาณเงินคอปเปอร์ในดินบริเวณที่วัดค่าปรอทตกชั้น P₅ (วันที่ 5)

จุดที่	จำนวนครั้งที่ทำการ			วันที่	จำนวนครั้งที่ทำการ			วันที่
	บริเวณที่วัดค่าปรอทตกชั้น (ครั้งที่ 5)				บริเวณที่วัดค่าปรอทตกชั้น (ครั้งที่ 5)			
	จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)				จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			
	จุดที่ 1	จุดที่ 2	จุดที่ 3	จุดที่ 4	จุดที่ 5	จุดที่ 6	จุดที่ 7	จุดที่ 8
1	5	3	5	5	9	7	9	60
2	5	4	5	5	9	8	9	56
3	5	4	5	5	9	9	9	52
4	6	4	4	5	9	8	9	59
5	5	4	5	5	9	9	9	53
6	5	5	4	5	9	9	9	61
7	5	5	5	6	9	9	9	60
8	6	4	4	5	9	8	9	85
9	5	5	5	5	9	9	9	56
10	5	5	5	5	9	9	9	61
11	5	4	5	5	9	8	9	58
12	6	4	5	6	9	8	9	61
13	5	5	5	5	9	9	9	57
14	5	5	5	5	9	9	9	57
15	5	5	4	4	9	9	8	52
เฉลี่ย	5.20	4.40	4.73	5.13	9.00	8.40	8.73	8.93
S.D.	0.41	0.63	0.46	0.51	0.00	0.63	0.11	0.06

ตารางที่ ๑๖ ปริมาณเงินคอปเปอร์ในสารละลายที่สกัดด้วยกรดไนตริกจากดิน F₁ (รวมรวม)

จุดที่	จำนวนครั้งที่สกัด			สาร	จำนวนครั้งที่สกัด			ค่า								
	ปริมาณเงินคอปเปอร์ (มิลลิกรัม)				ปริมาณเงินคอปเปอร์ (มิลลิกรัม)											
	ปริมาณเงินคอปเปอร์ (มิลลิกรัม)			สาร	ปริมาณเงินคอปเปอร์ (มิลลิกรัม)			ค่า								
	0.05	0.03	0.02		0.05	0.03	0.02									
1	5	3	4	4	9	7	8	3	56	33	33	46	1.25	1.25	1.25	1.25
2	5	3	4	4	9	7	8	8	54	42	33	56	1.20	1.25	1.25	1.20
3	5	3	4	4	9	7	8	3	37	35	45	60	1.00	1.20	1.20	1.25
4	5	4	4	5	9	8	8	9	58	40	39	35	1.25	1.20	1.25	1.10
5	5	4	4	5	9	8	8	8	52	41	36	48	1.10	1.20	1.25	1.10
6	5	3	4	4	9	7	8	8	58	33	42	58	1.20	1.25	1.20	1.00
7	4	3	5	4	8	7	8	8	58	34	52	47	1.25	1.25	1.25	1.25
8	5	3	4	5	9	7	8	3	62	27	36	46	1.25	1.25	1.10	1.20
9	5	2	4	5	9	7	8	3	53	34	36	45	1.25	1.25	1.25	1.20
10	5	3	4	4	9	7	8	8	63	48	50	43	1.25	1.20	1.25	1.25
11	5	4	4	5	8	7	8	8	58	44	42	45	1.10	1.00	1.25	1.20
12	5	3	4	5	9	7	8	8	55	30	49	51	1.10	1.10	1.25	1.25
13	5	3	5	5	8	7	8	8	64	40	41	51	1.00	1.25	1.25	1.25
14	5	4	4	5	9	7	8	9	58	41	38	38	1.25	1.25	1.25	1.00
15	5	3	5	4	8	7	8	8	69	33	45	48	1.20	1.25	1.20	1.20
เฉลี่ย	4.93	3.20	4.20	4.53	3.73	7.20	8.00	8.13	58.33	37.00	41.93	49.13	1.18	1.21	1.23	1.18
S.D.	0.25	0.56	0.41	0.51	0.45	0.41	0.00	0.35	4.53	5.75	5.23	6.02	0.09	0.07	0.04	0.08

ตารางที่ ๑๗ ปริมาณเงินคอปเปอร์ในน้ำลายของสัตว์ฟันแทะที่เลี้ยงไว้ขนาดรุ่น F₂ (รุ่นที่ 2)

รุ่นที่	จำนวนครั้งของการ			อายุ (วัน)	จำนวนครั้งที่พบ			ขนาด (มิลลิเมตร)								
	สัตว์ฟันแทะสายโลหิตไฮบริด (ครี4)				(ครี4)											
	จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)						
	ขนาดความถี่	.005	.003	.002	ขนาดความถี่	.005	.003	.002	ขนาดความถี่	.005	.003	.002	ขนาดความถี่	.005	.003	.002
1	4	4	5	4	3	3	3	3	56	42	54	43	1.25	1.10	1.20	1.20
2	4	4	4	5	3	3	3	3	45	46	35	56	1.20	1.25	1.25	1.25
3	5	4	5	4	3	7	3	3	49	39	46	44	1.25	1.20	1.25	1.25
4	5	4	5	4	3	7	3	3	52	34	40	38	1.20	1.20	1.20	1.00
5	5	3	4	4	3	7	3	3	49	37	44	42	1.00	1.20	1.10	1.10
6	5	3	4	5	3	7	3	3	58	28	40	48	1.10	1.25	1.25	1.25
7	5	3	5	5	3	7	3	3	59	34	42	42	1.10	1.25	1.25	1.20
8	5	3	5	4	3	7	3	3	59	30	39	39	1.25	1.25	1.25	1.25
9	5	3	4	5	3	7	3	3	57	28	38	51	1.25	1.20	1.25	1.20
10	5	3	4	4	3	7	3	3	57	35	42	42	1.20	1.10	1.20	1.25
11	5	3	3	4	3	7	3	3	60	35	34	39	1.10	1.25	1.25	1.25
12	5	3	3	5	3	7	3	3	48	37	35	45	1.10	1.25	1.20	1.10
13	5	3	5	5	3	7	3	3	52	30	49	47	1.25	1.25	1.25	1.20
14	4	3	4	4	3	7	3	3	43	29	37	36	1.20	1.25	1.25	1.20
15	4	3	4	4	3	7	3	3	40	33	37	53	1.25	1.20	1.25	1.25
เฉลี่ย	4.73	3.26	4.26	4.40	3.53	7.13	3.13	3.00	52.27	34.46	40.80	44.13	1.18	1.20	1.22	1.19
S.D.	0.45	0.46	0.70	0.50	0.51	0.35	0.35	0.38	6.38	5.20	5.58	5.88	0.08	0.07	0.04	0.07

ตารางที่ 39 ปริมาณเงินพิษของสารละลายคลอรีนต่อปริมาณเงิน F₁ (วันที่ 4)

จุดที่	จำนวนหยดของสาร			สาร	จำนวนหยดทั้งหมด			ขนาด								
	ปริมาณน้ำยาฆ่าเชื้อ (ครึ่ง)				(ตัว)				(หลอด)							
	จำนวนเงินพิษ (ng/l)			จำนวนเงินพิษ (ng/l)	จำนวนเงินพิษ (ng/l)			จำนวนเงินพิษ (ng/l)								
	0.005	0.003	0.002		0.005	0.003	0.002		0.005	0.003	0.002					
1	5	5	5	3	8	3	3	58	46	40	54	1.25	1.25	1.20	1.25	
2	5	5	5	4	3	3	3	58	40	49	48	1.25	1.20	1.25	1.25	
3	5	5	5	3	3	3	3	62	46	38	52	1.25	1.25	1.20	1.20	
4	5	5	5	5	3	3	3	50	42	36	54	1.25	1.25	1.10	1.25	
5	6	5	5	5	3	3	3	64	44	48	46	1.20	1.25	1.25	1.10	
6	6	4	5	4	3	8	9	8	60	38	38	54	1.25	1.00	1.25	1.25
7	5	5	3	5	3	8	3	8	60	42	38	52	1.20	1.25	1.25	1.25
8	5	5	5	5	3	8	3	4	62	40	44	56	1.25	1.00	1.25	1.25
9	5	5	5	5	9	8	9	3	60	40	48	54	1.20	1.10	1.25	1.20
10	5	5	5	4	9	9	8	8	56	44	46	48	1.20	1.25	1.25	1.25
11	5	5	5	5	9	8	9	8	58	36	48	56	1.20	1.25	1.25	1.25
12	5	4	5	4	3	8	9	8	60	38	42	48	1.25	1.25	1.20	1.25
13	5	5	3	5	8	8	8	8	58	40	36	60	1.25	1.25	1.25	1.25
14	5	5	3	4	9	8	8	8	64	44	36	48	1.00	1.00	1.25	1.20
15	5	5	3	5	8	8	9	3	60	46	48	48	1.25	1.25	1.00	1.25
เฉลี่ย	5.13	4.86	4.60	4.66	8.86	8.13	8.73	8.13	59.73	41.73	42.33	51.87	1.22	1.18	1.21	1.23
S.D.	0.35	0.35	0.82	0.48	0.35	0.35	0.45	0.35	3.84	3.19	5.15	4.03	0.06	0.10	0.07	0.04

ตารางที่ 10 ปริมาณเงินคอปเปอร์ในสารละลายเปรียบเทียบกับเงินคอปเปอร์ในน้ำดื่ม F_{50} (วันที่ 5)

ครั้งที่	จำนวนครั้งที่ตรวจ			วันที่	จำนวนครั้งที่ตรวจ			วันที่	ค่าเฉลี่ย	ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน	ค่าความแปรปรวน	ค่าสัมประสิทธิ์การแปรปรวน	ค่าเงินคอปเปอร์ (mg/l)					
	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ		จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ						จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ				
	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ
	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ	จำนวนครั้งที่ตรวจ
1	3	5	5	5	3	3	3	3	60	46	50	54	1.25	1.25	1.25	1.25		
2	5	4	3	5	3	3	3	3	56	42	56	54	1.25	1.25	1.25	1.25		
3	5	5	4	5	3	3	3	3	62	44	42	56	1.20	1.20	1.25	1.10		
4	6	4	5	5	3	3	3	3	59	45	54	54	1.20	1.25	1.25	1.00		
5	5	5	4	5	3	3	3	3	53	44	38	54	1.25	1.25	1.25	1.25		
6	5	5	5	5	3	3	3	3	61	52	44	56	1.10	1.20	1.20	1.25		
7	5	5	5	5	3	3	3	3	60	52	56	58	1.20	1.25	1.25	1.20		
8	5	4	5	5	3	3	3	3	35	46	54	48	1.25	1.20	1.25	1.25		
9	5	4	4	5	3	3	3	3	56	40	52	52	1.25	1.25	1.25	1.25		
10	5	5	5	4	3	3	3	3	61	54	50	52	1.25	1.25	1.10	1.20		
11	5	4	5	5	3	3	3	3	58	51	54	54	1.25	1.25	1.20	1.25		
12	6	5	5	5	3	3	3	3	61	50	50	57	1.25	1.25	1.25	1.25		
13	5	5	4	5	3	3	3	3	57	46	50	58	1.20	1.10	1.25	1.20		
14	5	4	5	5	3	3	3	3	57	46	52	54	1.25	1.25	1.25	1.25		
15	5	5	4	5	3	3	3	3	52	52	52	56	1.25	1.25	1.25	1.25		
เฉลี่ย	5.20	4.60	4.67	5.00	3.00	3.20	3.66	3.33	59.86	47.33	49.73	54.60	1.23	1.23	1.23	1.22		
S.D.	0.41	0.50	0.48	0.00	0.00	0.41	0.49	0.48	7.55	4.20	4.34	2.50	0.04	0.04	0.04	0.07		

ตารางที่ ๑11 ปริมาณเงินคอปเปอร์ของสารละลายที่หาค่าไว้ตามช่วง F₁ (กรัม/กก)

จุด	จำนวนครั้งที่ทำการ			สาร	จำนวนครั้งที่พบ			พบ								
	ระดับความเข้มข้น (กร./ก.)				(กร.)				(กรัม/กก)							
	จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)				จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)											
	0.100	0.060	0.040		0.100	0.060	0.040		0.100	0.060	0.040					
1	5	4	4	4	3	3	3	36	34	49	48	1.25	1.25	1.25	1.25	
2	5	3	5	4	3	7	3	8	54	33	49	47	1.20	1.00	1.25	1.25
3	5	3	4	4	3	7	3	3	37	42	43	46	1.00	1.25	1.25	1.25
4	5	4	4	4	3	3	3	3	33	31	43	45	1.25	1.25	1.25	1.25
5	5	4	4	3	3	3	3	3	32	48	34	30	1.10	1.25	1.20	1.20
6	5	4	4	5	3	7	3	3	38	48	48	34	1.20	1.25	1.25	1.25
7	4	4	4	5	3	3	3	3	38	46	46	37	1.25	1.20	1.25	1.25
8	5	4	4	5	3	3	3	3	32	31	44	39	1.25	1.25	1.00	1.25
9	5	4	4	5	3	7	3	3	33	49	47	33	1.25	1.25	1.25	1.25
10	5	3	4	5	3	7	3	3	33	39	46	48	1.25	1.25	1.25	1.20
11	5	4	4	4	3	3	3	3	38	45	35	46	1.10	1.25	1.25	1.25
12	5	4	4	4	3	7	3	3	35	44	44	46	1.10	1.10	1.20	1.25
13	5	4	4	5	3	3	3	3	34	49	30	35	1.00	1.25	1.25	1.25
14	5	4	4	5	3	3	3	3	38	46	33	31	1.25	1.25	1.25	1.20
15	5	4	4	4	3	3	3	3	39	40	47	47	1.20	1.00	1.25	1.00
เฉลี่ย	4.33	3.08	4.06	4.40	3.73	7.60	3.20	3.40	38.33	45.80	48.26	30.13	1.18	1.20	1.22	1.22
S.D.	0.25	0.41	0.26	0.63	0.45	0.50	0.41	0.50	4.53	5.46	3.61	4.47	0.09	0.09	0.07	0.06

ตารางที่ ๑12 ปริมาณเงินคอปเปอร์ในน้ำดื่มบรรจุขวดในประเทศไทย F₂ (รุ่นที่ 2)

ลำดับ	จำนวนหญิงดื่มน้ำ			อายุ (ปี)	จำนวนชายดื่มน้ำ			อายุ (ปี)	จำนวนหญิงดื่มน้ำ			อายุ (ปี)	จำนวนชายดื่มน้ำ			
	จำนวนหญิงดื่มน้ำ	จำนวนชายดื่มน้ำ	จำนวนหญิงดื่มน้ำ		จำนวนชายดื่มน้ำ	จำนวนหญิงดื่มน้ำ	จำนวนชายดื่มน้ำ		จำนวนหญิงดื่มน้ำ	จำนวนชายดื่มน้ำ	จำนวนหญิงดื่มน้ำ		จำนวนชายดื่มน้ำ			
	จำนวนเงินคอปเปอร์ (mg/l)				จำนวนเงินคอปเปอร์ (mg/l)				จำนวนเงินคอปเปอร์ (mg/l)				จำนวนเงินคอปเปอร์ (mg/l)			
	0.100	0.060	0.040		0.100	0.060	0.040		0.100	0.060	0.040		0.100	0.060	0.040	
1	4	5	4	5	3	9	3	3	56	42	38	46	1.25	1.20	1.00	1.25
2	4	5	5	5	6	3	3	3	45	46	47	48	1.25	1.10	1.25	1.25
3	5	5	5	5	3	8	3	3	49	41	49	41	1.25	1.20	1.25	1.20
4	5	4	4	5	3	8	3	3	52	40	44	37	1.20	1.10	1.25	1.10
5	5	5	4	6	8	3	3	3	49	40	42	50	1.25	1.25	1.25	1.25
6	5	5	6	4	3	8	3	3	58	43	50	48	1.10	1.25	1.25	1.25
7	5	5	4	5	8	3	3	3	59	42	38	51	1.00	1.25	1.20	1.25
8	5	5	5	5	9	8	3	3	59	46	48	46	1.25	1.25	1.25	1.25
9	5	5	5	5	9	8	3	3	57	40	50	42	1.25	1.20	1.25	1.25
10	5	3	5	5	8	3	3	3	57	40	48	38	1.25	1.25	1.25	1.00
11	5	3	5	5	8	3	3	3	60	37	50	52	1.20	1.25	1.25	1.25
12	5	5	5	5	9	8	3	3	48	42	44	48	1.25	1.25	1.25	1.25
13	5	5	5	4	9	9	3	3	52	47	50	48	1.20	1.20	1.25	1.25
14	4	4	4	5	8	8	3	3	43	46	34	48	1.25	1.10	1.10	1.25
15	4	4	5	4	8	8	3	3	40	44	38	42	1.25	1.20	1.20	1.20
เฉลี่ย	4.73	4.53	4.73	4.86	8.53	8.20	8.46	8.40	55.86	41.80	46.66	48.00	1.18	1.21	1.21	1.21
S.D.	0.45	0.74	0.59	0.52	0.51	0.41	0.52	0.51	5.35	3.80	3.75	4.20	0.08	0.07	0.07	0.08

ตารางที่ ๑๑3 ปริมาณเงินคอปเปอร์ในสารละลายที่สกัดด้วยน้ำนึ่งร้อน F_2 (วันที่ 3)

วันที่	จำนวนครั้งที่สกัด			สาร (กรัม)	จำนวนครั้งที่สกัด			ค่าเฉลี่ย (มิลลิกรัม)								
	ปริมาณสารละลายสกัด (ครั้ง)				ปริมาณสารสกัด (กรัม)											
	จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)			จำนวนเงินคอปเปอร์ (ng/l)						
	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3	ครั้งที่ 1	ครั้งที่ 2	ครั้งที่ 3				
1	5	4	4	3	3	3	3	62	46	55	44	1.25	1.25	1.25	1.25	
2	5	4	4	3	3	3	3	54	40	49	46	1.20	1.20	1.25	1.20	
3	5	4	4	3	3	3	3	33	46	46	44	1.10	1.25	1.25	1.25	
4	5	4	4	3	3	3	7	50	36	46	40	1.20	1.00	1.25	1.25	
5	4	4	4	3	3	3	9	50	46	46	54	1.25	1.25	1.25	1.25	
6	5	4	4	3	3	3	3	64	44	44	48	1.25	1.25	1.25	1.25	
7	5	3	3	4	3	7	7	30	35	40	50	1.10	1.10	1.00	1.25	
8	4	3	4	4	3	7	3	3	55	39	48	54	1.25	1.25	1.20	1.25
9	5	4	5	4	3	8	3	9	52	43	46	42	1.25	1.25	1.25	1.25
10	5	4	4	4	3	8	8	8	54	47	46	52	1.10	1.25	1.20	1.25
11	5	3	4	4	3	7	8	7	64	38	44	48	1.20	1.25	1.25	1.20
12	5	4	3	4	3	8	7	8	56	39	41	48	1.25	1.25	1.20	1.25
13	5	4	4	4	3	8	8	9	50	43	50	40	1.10	1.25	1.25	1.25
14	5	3	5	4	3	7	3	3	54	43	50	52	1.25	1.25	1.25	1.25
15	5	4	4	4	3	8	3	8	60	42	49	50	1.25	1.20	1.25	1.25
เฉลี่ย	4.87	3.73	4.00	4.07	3.87	7.73	8.93	8.00	55.86	41.80	46.66	48.00	1.20	1.22	1.22	1.24
S.D.	0.35	0.46	0.53	0.26	0.35	0.46	0.45	0.53	5.35	3.80	3.75	4.20	0.06	0.07	0.06	0.02

ตารางที่ ๑๑๔ ปริมาณเจือปนหนักของสารละลายอินทรีย์ที่สกัดด้วยน้ำเมทิลีนบลู (รุ่นที่ 4)

ลำดับ	จำนวนครั้งที่สกัด			สาร (กรัม)	จำนวนครั้งที่สกัด			เวลา (วินาที)								
	จำนวนกรัมในสารละลาย (ครั้ง)				จำนวนกรัมที่สกัด (กรัม)											
	สารละลายอินทรีย์ (mg/l)			สารละลายอินทรีย์ (mg/l)			สารละลายอินทรีย์ (mg/l)			สารละลายอินทรีย์ (mg/l)						
	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040				
1	5	4	5	5	9	8	9	9	58	40	64	48	1.25	1.25	1.25	1.25
2	5	5	5	4	9	9	8	8	58	52	62	44	1.25	1.25	1.25	1.25
3	5	4	4	5	9	8	8	9	62	38	44	50	1.25	1.20	1.25	1.25
4	5	5	5	4	9	9	9	8	50	42	50	46	1.25	1.25	1.25	1.20
5	6	5	4	4	9	9	8	8	64	49	46	52	1.20	1.25	1.25	1.25
6	6	3	5	5	9	8	9	9	60	40	52	54	1.25	1.20	1.25	1.25
7	5	4	5	5	9	8	9	9	60	46	48	48	1.20	1.25	1.20	1.20
8	5	4	4	4	9	8	8	8	62	44	42	48	1.25	1.25	1.20	1.25
9	5	4	4	4	9	8	8	8	60	36	44	50	1.20	1.20	1.25	1.25
10	5	4	5	4	9	8	9	8	56	38	46	50	1.20	1.00	1.25	1.25
11	5	5	4	5	9	9	8	8	58	52	42	50	1.20	1.25	1.25	1.20
12	5	4	5	4	9	8	8	8	60	38	54	48	1.25	1.25	1.25	1.25
13	5	4	5	5	8	8	9	9	58	42	50	50	1.25	1.25	1.25	1.25
14	5	3	4	5	9	8	8	9	64	40	44	50	1.00	1.25	1.10	1.25
15	5	4	5	4	8	8	9	8	60	40	50	48	1.25	1.25	1.25	1.00
เฉลี่ย	5.13	4.20	4.60	4.46	8.86	8.27	8.46	8.40	59.73	42.73	49.20	49.06	1.22	1.22	1.23	1.22
S.D.	0.35	0.56	0.51	0.52	0.35	0.46	0.52	0.50	3.84	5.07	6.66	2.73	0.06	0.07	0.04	0.07

ตารางที่ 15 ปริมาณเงินคอปเปอร์ในสารรังสีที่สกัดจากไตของหนู F₃₄ (รุ่นที่ 5)

ลำดับ	จำนวนครั้งของการจับตัวอย่างเวลาสี่สัปดาห์ (ครั้ง)			อายุ (วัน)	จำนวนครั้งที่พบ			ขนาด (มิลลิเมตร)								
	จำนวนเงินคอปเปอร์															
	ความเข้มข้น (ng/l)			ความเข้มข้น (ng/l)			ความเข้มข้น (ng/l)			ความเข้มข้น (ng/l)						
	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	0.100	0.060	0.040	
1	5	5	3	5	3	3	3	3	60	58	58	58	1.25	1.25	1.25	1.25
2	5	4	5	5	3	8	3	9	56	52	58	54	1.25	1.25	1.25	1.25
3	5	5	4	5	3	3	3	3	62	44	56	58	1.20	1.00	1.25	1.25
4	5	5	4	5	3	3	8	3	59	50	46	54	1.20	1.20	1.20	1.25
5	5	5	5	4	3	8	9	9	53	52	58	52	1.25	1.25	1.25	1.25
6	5	4	5	5	3	8	9	3	61	48	56	62	1.10	1.25	1.25	1.30
7	5	4	5	5	3	8	9	9	60	60	56	56	1.20	1.25	1.25	1.25
8	5	5	5	6	3	9	9	10	85	48	52	58	1.25	1.20	1.25	1.25
9	5	5	5	6	3	9	9	9	56	60	50	62	1.25	1.25	1.25	1.25
10	5	4	5	5	3	8	9	9	61	50	56	62	1.25	1.25	1.25	1.25
11	5	5	5	6	3	9	9	10	58	46	62	67	1.25	1.20	1.25	1.25
12	6	4	5	4	3	8	9	9	61	46	56	50	1.25	1.25	1.25	1.25
13	5	5	5	6	3	8	9	9	57	56	60	58	1.20	1.20	1.25	1.25
14	5	5	5	5	3	3	9	9	57	46	52	64	1.25	1.00	1.25	1.25
15	5	5	4	6	3	8	8	9	52	50	54	58	1.25	1.25	1.25	1.25
ค่าเฉลี่ย	5.20	4.66	4.80	5.20	9.00	8.47	8.80	9.13	59.86	49.26	55.06	58.06	1.23	1.20	1.24	1.25
S.D.	0.41	0.48	0.41	0.67	0.00	0.52	0.41	0.33	7.55	8.50	3.92	4.66	0.04	0.08	0.01	0.01

ภาคผนวก ข

การคำนวณค่า MATC

การคำนวณค่า MATC (maximum acceptable concentration) ซึ่งเป็นค่าระดับความเข้มข้นของสารที่คลอโรท็อกซิมได้ในแหล่งน้ำ ตามวิธีการของ Biesinger และ Christensen (1972) ได้แนะนำว่าความเข้มข้นในระดับที่ปลอดภัยที่จะนำมาใช้ได้ คือ ความเข้มข้นที่มีผลทำให้ จำนวนลูกโรน้าแดงลดลงไปน้อยกว่า 16 เปอร์เซ็นต์ เมื่อเทียบกับกลุ่มควบคุม (16 % reproductive impairment) วิธีการทดลองมีดังต่อไปนี้

1. เลี้ยงโรน้าแดงในสารละลายทดสอบ 5 ระดับความเข้มข้น และ 1 กลุ่มควบคุม โดยการแยกเพาะเลี้ยงเดี่ยว
2. นับจำนวนลูกโรน้าแดงที่เกิดขึ้นในสารละลายความเข้มข้นต่างๆ และกลุ่มควบคุม
3. คำนวณเปอร์เซ็นต์ของจำนวนลูกโรน้าแดงในสารละลายความเข้มข้นต่างๆ เทียบกับกลุ่มควบคุม (% reproductive impairment) จากสมการ

$$\% \text{ reproductive impairment} = \frac{\text{จำนวนลูกในกลุ่มควบคุม} - \text{จำนวนลูกในความเข้มข้นใดๆ}}{\text{จำนวนลูกในกลุ่มควบคุม}} \times 100$$

4. เขียนกราฟความสัมพันธ์ระหว่าง % reproductive impairment กับความเข้มข้นต่างๆ ที่ทำการทดลอง แล้วหาค่า (MATC) โดยการลากเส้นกราฟ จากจุด 16 % reproductive impairment คัดเส้นกราฟที่ได้ แล้วลากเส้นต่อลงมาตัดแกนของความเข้มข้น ณ จุดนั้น คือ ค่าระดับความเข้มข้นที่คลอโรท็อกซิมได้ในแหล่งน้ำ โดยไม่เป็นอันตรายแก่สัตว์ทดลอง



ประวัติผู้เขียน

นายโชคชัย ณะชูศรี เกิดเมื่อวันที่ 21 ตุลาคม พ.ศ. 2511 ที่กรุงเทพมหานคร สำเร็จการศึกษาปริญญาตรี วิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาวิทยาศาสตร์สุขภาพ คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี จากมหาวิทยาลัยธรรมศาสตร์ เมื่อปี พ.ศ. 2532 และเข้าศึกษาต่อในหลักสูตร วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ ที่จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปี พ.ศ. 2533



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย