บรรณานุกรม

บรรณานุกรม

[1] Rao, P. S. C. and Davidson, J. M. (1980). Estimation of pesticide retention and transformation parameters required in nonpoint source pollution models. In Overcash, M. R. and Davidson, J. M. (Eds.), **Environmental Impact of Nonpoint** Source Pollution (pp.10-114). Michigan, Ann Arbor: Ann Arbor Science Publishers.

[2] สำนักจัดการคุณภาพน้ำกรมควบคุมมลพิษ. (2554). **เทคโนโลยีการบำบัดและฟื้นฟูดินปนเปื้อน**. สืบค้นเมื่อ 10 กันยายน 2555, จาก http://wqm.pcd.go.th/water/images/stories/marine/journal/2554/soil_remed150153.pdf.

[3] สำนักงานจังหวัดน่านกลุ่มงานข้อมูลสารสนเทศและการสื่อสาร. (ม.ป.ป.). **จังหวัดน่าน**. สืบค้นเมื่อ 20 เมษายน 2556, จาก http://www.nan.go.th

[4] สำนักงานสำรวจดินและวิจัยทรัพยากรดิน กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. (22 มีนาคม 2553). **กลุ่มชุดดิน 62 กลุ่ม**. สืบค้นเมื่อ 10 มิถุนายน 2556, จาก http://oss101.ldd.go.th/web_thaisoils/62_soilgroup/main_62soilgroup.htm.

[5] สำนักงานพัฒนาที่ดินเขต 7 จังหวัดน่าน. (ม.ป.ป.). **กลุ่มชุดดินจังหวัดน่าน**. สืบค้นเมื่อ 22 เมษายน 2556, จาก http://r07.ldd.go.th/nan01/soilgis/soilgis1.htm.

[6] Eisler, R. (August, 1990). Paraquat Hazards to Fish, Wildlife, and Invertebrates: A Synoptic Review. Retrieved September 13, 2012, from http://www.pwrc.usgs.gov/infobase/eisler/chr_22_paraquat.pdf

[7] ทศพล พรพรหม. (2554). **สารป้องกันกำจัดวัชพืช: หลักการและกลไกการทำลายพืช** (พิมพ์ครั้งที่ 2). กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

[8] United States Environmental Protection Agency (EPA). (1987). Paraquat. Health advisory draft report (pp. 10 – 112). Washington, D.C.: Office of Drinking Water.

[9] Ouyang, Y., Mansell, R. S. and Nkedi-Kizza, P. (2004). Displacement of Paraquat Solution Through a Saturated Soil Column with Contrasting Organic Matter Content. **Bulletin of Environmental Contamination and Toxicology**, 73, 725-731.

[10] Food and Agriculture Organization of the United Nations (FAO). (2003) **FAO Specifications and Evaluations for Agricultural Pesticides: Paraquat dichloride.** Retrieved September 12, 2012, from http://www.fao.org/AG/AGP/AGPP/Pesticid/

[11] Florencio, M. H., Pires, E., Castro, A. L., Nunes, M. R., Borges, C. and Costa, F.M. (2004). Photodegradation of Diquat and Paraquat in aqueous solutions by titanium dioxide: evolution of degradation reactions and characterization of intermediates. **Chemosphere**, 55, 345–355.

[12] Anonymous. (1963). Ortho paraquat. Technical information experimental data sheet (p. 6). San Francisco, California: California Chemical Company.

[13] Anonymous. (1974). Ortho paraquat. Technical information experimental data sheet (p. 6). Richmond, California: Chevron Chemical Company, Research Laboratories.

[14] Anonymous. (1988). Summary of toxicity studies on paraquat. Pesticide Science, 13, 157-162.

[15] Haley, T J. (1979). Review of the toxicology of paraquat (1,1'-dimethyl-4,4'-bipyridinium chloride). Clinical Toxicology, 14, 1-46.

[16] Kelly, D. E, Morgan, D. G. and Lucke, V. M. (1979). Acute respiratory distress in dogs with paraquat poisoning. In Animals as monitors of environmental pollutants (pp. 297-308). Washington, D.C: National Academy of Sciences.

[17] Johnson, W. W. and Finley, M. T. (1980). Handbook of acute toxicity of chemicals to fish and aquatic invertebrates. U.S. Fish and Wildlife Service, Resources Publication, 137, 98.

[18] Hudson, R. H., Tucker, R. K. and Haegele, M. A. (1984). Handbook of toxicity of pesticides to wildlife. Second edition. U.S. Fish and Wildlife Service, Resources Publication, 153, 90.

[19] Hill, E. F. and Camardese, M. B. (1986). Lethal dietary toxicities of environmental contaminants and pesticides to coturnix. U.S. Fish and Wildlife Service, Fish and Wildlife Technical Report, 2, 127.

[20] Mayer, F L. Jr. (1987). Acute toxicity handbook of chemicals to estuarine organisms. U.S. Environmental Protection Agency Report, No. EPA/600/8-87/017. 274.

[21] United States Environmental Protection Agency (EPA). (1997). **Reregistration Eligibility Decision (RED): Paraquat dichloride.** Retrieved September 6, 2012, from www.epa.gov/oppsrrd1/REDs/0262red.pdf

[22] Roberts, Terry R., Dyson, Jeremy S. and Lane, Michael C. G. (2002). Deactivation of the biological activity of paraquat in the soil environment: A review of long-term environmental fate. **Journal of agricultural and food chemistry,** 50(13), 3623–3631.

[23] Funderburk, H. H. and Bozarth, G. A. (1967). Review of the metabolismand decomposition ofdiquat and paraquat. **Journal of agricultural and food chemistry,** 15, 563-567.

[24] Summers, L. A. (1980). Fate of bipyridinium herbicides. In **The Bipyridinium Herbicides.** San Diego, California: EDS Academic Press.

[25] Dyson, J. S. (1997). Ecological safety of paraquat with particular reference to soil. Planter, 73, 467-478.

[26] Ricketts, D. (1998). Paraquat is intrinsically biodegradable. **Book of Abstracts, 9th International Congress of Pesticide Chemistry, The Food-Environment Challenge** (Vol. 2, 6A–018). London: Royal Society of Chemistry and International Union of Pure and Applied Chemistry.

[27] จตุพร วิทยาคุณ และนุรักษ์ กฤษดานุรักษ์. (2547). **การเร่งปฏิกิริยา: พื้นฐานและการประยุกต์.** กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์แห่งมหาวิทยาลัยธรรมศาสตร์.

[28] สันทัด ศิริอนันต์ไพบูลย์. (2549). **ระบบบำบัดน้ำเสีย** (Wastewater Treatment System). กรุงเทพฯ: ท้อป.

[29] Rhoda O. Mbuk, Rufus Sha'Ato and Nnadozie N. Nkpa. (2009). The Role of Paraquat (1,1-dimethyl-4,4-bipyridinium dichloride) and Glyphosate (n-phosphonomethyl glycine) in Translocation of Metal Ions to Subsurface Soils. **Pakistan Journal of Analytical and Environmental Chemistry,** 10, 19-24.

[30] Gondar, D., Lopez, R, Antelo, J., Fiol, S and Arce, F. (2012). Adsorption of paraquat on soil organic matter: Effect of exchangeable cations and dissolved organic carbon. **Journal of Hazardous Materials,** 235–236, 218–223.

[31] Ilaria B., Carlo E. G. and Sonia B. (January 8, 2011). The Fate of Herbicides in Soil. In Tech. Retrieved September 6, 2012, from http://www.intechopen.com/books/herbicides-and-environment/the-fate-of-herbicides-in-soil

[32] สุรินทร์ สายปัญญา. (ม.ป.ป.). **จลนพลศาสตร์ทางเคมี (Chemical Kinetics). สืบค้นเมื่อ** 13 เมษายน 2556, จาก http://www.chem.science.cmu.ac.th/adminfiles/file/203226_Kinetics_Surin.pdf

[33] สาขาวิชาเคมี โรงเรียนจุฬาภรณ์ราชวิทยาลัยชลบุรี. (ม.ป.ป.). จลนพลศาสตร์ทางเคมี (Chemical Kinetics). **ว 30232 เคมี 3.** สืบค้นเมื่อ 13 เมษายน 2556, จาก http://113.53.232.212/~pcc09/knownlage/2Chemical%20%20kinetics.pdf

[34] Tsai, W.T., Lai, C. W. and Hsien, K. J. (2003). Effect of particle size of activated clay on the adsorption of paraquat from aqueous solution. Journal of Colloid and Interface Science, 263, 29–34.

[35] Tsai, W. T., Hsien, K. J., Chang, Y. M. and Lo, C. C. (2005). Removal of herbicide paraquat from an aqueous solution by adsorption onto spent and treated diatomaceous earth. Bioresource Technology, 96, 657–663.

[36] Slade, P. (1965). Photochemical degradation of paraquat. Nature, 207, 515-516.

[37] Baldwin, B. C., Bray, M. F. and Geoghegan, M. J. (1966). The microbial decomposition of paraquat. Biochemical Journal, 101, 15P.

[38] กรมพัฒนาที่ดิน. (กันยายน 2553). **คู่มือการปฏิบัติงานกระบวนการวิเคราะห์ตรวจสอบดินทางเคมี.** สืบค้นเมื่อ 20 มกราคม 2556, จาก http://www.ldd.go.th/PMQA/2553/Manual/OSD-03.pdf

[39] Lingyan Zhu, Baoling Ma, Lei Zhang and Li Zhang. (2007). The study of distribution and fate of nitrobenzene in a water/sediment microcosm. Chemosphere, 69, 1579–1585.

[40] Organisation for Economic Co-operation and Development (OECD). (January 21, 2000). **OECD Guideline for Testing of Chemicals, Adsorption – Desorption using a batch equilibrium method.** Retrieved August 24, 2012, from http://www.epa.gov/scipoly/sap/meetings/2008/october/106_adsorption_desorption_using.pdf.

[41] United States Environmental Protection Agency (EPA). (February, 2007). **Method 3550C Ultrasonic Extraction.** Retrieved September 10, 2012, from http://www.epa.gov/osw/hazard/testmethods/sw846/pdfs/3550c.pdf

[42] Zhang, W., Lin, X and Su, X. (2010).Transport and fate modeling of nitrobenzene in groundwater after the Songhua River pollution accident. Journal of Environmental Management, 91(11), 2378–2384.

[43] ปิยะ ดวงพัตรา. (2553). **สารปรับปรุงดิน** (Soil Condition). กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์แห่งมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

[44] อรวรรณ ฉัตรสีรุ้ง. (2551). **ความอุดมสมบูรณ์ของดิน** (Soil Fertility). เชียงใหม่: ภาควิชาปฐพีศาสตร์และอนุรักษศาสตร์ คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.

[45] อรรถ สมร่าง, ยุทธชัย อนุรักติพันธุ์, พงศ์ธร เพียรพิทักษ์ และบุศรินทร์ แสวงลาภ. (2548). **ดินเพื่อประชาชน**. กรุงเทพฯ: กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

[46] บรรเจิด พลางกูร. (2523). **ทรัพยากรที่ดิน**. กรุงเทพฯ: กรมพัฒนาที่ดิน กระทรวงเกษตรและสหกรณ์.

[47] Lori E. Kincaid, Gary A. Davis and Jed Meline. (February 1, 2013). Cleaner Technologies Substitutes Assessment (CTSA) - A Methodology and Resource Guide, Chapter 5: Chemical and Process Information. United States Environmental Protection Agency (EPA). Retrieved May 21, 2013, from http://www.epa.gov/dfe/pubs/tools/ctsa/ch5/ch5.pdf

[48] Yamada, Dr. Y. (2002). Paraquat (057). National Food Research Institute, Tsukuba, Japan. Retrieved May 21, 2013, from http://www.fao.org/fileadmin/templates/agphome/documents/Pests_Pesticides/JMPR/Evaluation09/Paraquat.pdf.

[49] Beckett, R. and Le, N. P. (1989). The role of organic matter and ionic composition in determining the surface charge of suspended particles in natural waters. Colloids and Surfaces, 44, 35–49.

[50] Spark, K. M. and Swift, R. S. (2002). Effect of soil composition and dissolved organic matter on pesticide sorption. **The Science of the Total Environment,** 298, 147-161.

[51] Burn, I.G., Hayes, M. H. B and Stacey, M. (1973). Some physic-chemical interactions of paraquat with soil organic materials and model compounds: II. Adsorption and desorption equilibria in aqueous suspensions. **Weed Research**, 13, 79–90.

[52] P Tantriratna, W Wirojanagud, S Neramittagapong, K Wantala and N Grisdanurak. (2011). Optimization for UV-photocatalytic degradation of paraquat over titanium dioxide supported on rice husk silica using Box-Behnken design. **Indian Journal of Chemical Technology**, 18(9), 363-371.

[53] Chance, B. and Williams, G. R. (1955). Respiratory enzymes in oxidative phosphorylation. I. Kinetics of oxygen utilization. **Journal of Biological Chemistry**, 217, 383–393.

[54] Anderson, J. R. and Dew, E. (1972). Growth characteristics of a species of *Lipomyces* and its degradation of paraquat. **Journal of General Microbiology**, 70, 43-58.

[55] Wootton, J. T. (2001). Prediction in complex communities: analysis of empirically derived Markov models. **Ecology**, 82, 580–598.

[56] Nicas, M. (2000). Markov modeling of contaminant concentrations in indoor air. **American Industrial Hygiene Association Journal**, 61, 484–491.

[57] Belmans, C., Wesseling, J. G. and Feddes, R. A. (1983). Simulation model of the water balance of a cropped soil: SWATRE. **Journal of Hydrology**, 63, 271–286.