

Performance of an activated sludge under periodic xenobiotic loadings

黃文璽、張玉明

E-mail: 9411630@mail.dyu.edu.tw

ABSTRACT

The activated sludge process is often used by environmental engineers for treating organic pollutants. If the target is a man-made organic matter that is persistent, the indigenous microorganisms need a stage of acclimation before they can display a degradation capability. In batch-mode reaction, the sludge and the target pollutant can be given sufficient contact time to complete an acclimation. On the other hand, in a continuous-flow reactor the sludge only has a time of about the mean-cell-residence-time (c) to be in contact with the incoming substrate. This study was to perform continuous activated sludge experiments in which periodic loadings of a persistent xenobiotic 2,4-D were applied, after some down times during which a glucose feed was maintained. The results showed that: (1) when c is too short, 2,4-D degradation ability was insufficiency; (2) when an down time of 2,4-D loading is smaller than c , the sludge could still maintain the good 2,4-D degradation capability, which was improved by consecutive number of up time 2,4-D loadings; (3) when a down time was larger than c by far, the sludge's degradation capability diminished as a result of its replacement by generations grown from the glucose feed.

Keywords : Activated Sludge ; persistent organics ; 2,4-D ; acclimation ; Biodegradation

Table of Contents

目 錄 頁 次 封 面 內 頁 簽 名 頁 授 權 書.....	iii	中 文 摘 要.....	iv	英 文 摘 要.....		
要 錄.....	v	誌 謝.....	vi	目 錄.....		
錄 起.....	xii	表 目 錄.....	xiv	第 一 章 前 言.....		
回 顧.....	1 1.2	研 究 內 容.....	2 1.3	研 究 目 的.....		
活 性 污 泥 及 活 性 污 泥 法.....	5 2.1	活 性 污 泥 法.....	5 2.1.1	活 性 污 泥 法 之 發 展 經 過.....		
物.....	6 2.1.3	活 性 污 泥 的 生成.....	7 2.1.4	活 性 污 泥 中 的 微 生 物.....		
活 性 污 泥 膨 化 原 因 與 現 象.....	13 2.1.5	活 性 污 泥 之 生 物 指 標.....	14 2.1.6	影 響 活 性 污 泥 法 之 因 素.....		
式.....	20 2.2	連 繼 活 性 污 泥 操 作 法.....	26 2.3	活 性 污 泥 動 力 學 關 係.....		
的 因 素.....	27 2.4	微 生 物 分 解.....	29 2.4.1	馴 化.....		
之 性 質.....	34 2.5	目 標 有 機 物 2,4-D (2,4-dichlorophenoxyacetic acid)	36 2.6	2,4-D		
.....	37 2.7	2,4-D 的 應 用.....	39 2.8	環 境 中 2,4-D 與 酚 的 來 源 及 相 關 法 規 規 定.....		
定.....	39 2.9	氯 酚 化 合 物 的 特 性、合 成 方 式 及 用 途.....	40 2.10	氯 酚 化 合 物 的 毒 性 與 危 害 性.....		
氯 酚 化 合 物 之 生 物 降 解.....	41 2.12	2,4-D 在 一 般 的 環 境 特 性.....	45 2.12.1	土 壤 環 境 (Soil).....		
境 (Soil).....	45 2.12.2	水 相 環 境 (Water)	46 2.13	2,4-D 的 擴 散 機 制 (Dissipation Mechanisms)		
.....	46 2.14	2,4-D 的 光 分 解 (Photodegradation)	47 2.15	2,4-D 的 吸 附 (Adsorption)		
.....	47 2.16	2,4-D 的 化 學 分 解 (chemical decomposition)	48 2.17	2,4-D 的 微 生 物 分 解 (Microbial Degradation)		
.....	48 2.18	2,4-D 與 其 衍 生 物.....	48 2.18.1	2,4-D 與 其 衍 生 物 的 物 化 特 性.....		
應.....	49 2.18.2	2,4-D 與 其 衍 生 物 在 土 壤 中 之 半 衰 期.....	53 2.19	2,4-D 之 生 物 效		
備.....	53 第 三 章 研 究 方 法.....	55 3.1	實 驗 材 料.....	55 3.1.1	儀 器 設	
營 養 劑.....	55 3.1.2	實 驗 藥 品.....	56 3.1.3	目 標 有 機 物.....	56 3.1.4	一 般 基 質 及
方 法.....	57 3.1.5	菌 種 來 源.....	58 3.1.6	活 性 污 泥 反 應 器.....	59 3.2	實 驗 方
.....	61 3.2.1	連 繼 活 性 污 泥 操 作.....	61 3.2.2	實 驗 組 合.....	61 3.3	分 析 方
.....	66 3.3.1	2,4-D 濃 度 偵 測.....	66 3.3.2	2,4-D 檢 量 夜 裝 備.....	66 3.3.3	微
生 物 菌 量 之 分 析.....	66 第 四 章 結 果 與 討 論.....	68 4.1	活 性 污 泥 分 解 2,4-D.....	68 4.2	測 試 污 泥 停 留 時 間 (c) 對 驯 化 成 功 的 影 韻	
組.....	72 第 五 章 結 論 與 建 議.....	84 4.3	接 受 衝 撞.....	84 5.1	結 論.....	
.....	85 參 考 文 獻.....	87 附 錄.....	93 圖 目 錄 頁 次.....	84 5.2	建 議.....	
圖 2.1 活 性 污 泥 成 熟 過 程.....	8	圖 2.2 BOD 去 除 機能 示 意 圖.....	9	圖 2.3 微 生 物 之 增 殖 過 程.....		
.....	12	圖 2.4 活 性 污 泥 中 微 生 物 之 變 化.....	14	圖 2.5 具 有 污 泥 迴 流 的 連 繼 式 活 性 污 泥 系 統.....		
圖 2.6 2,4-D 驯 化 示 意 圖.....	31	圖 2.7 共 軛 誘 發.....	33	圖 2.8 逐 一 誘		

發.....	33 圖2.9 2,4-D之化學結構.....	38 圖2.10 共氧化代謝簡易示意圖.....	43
圖2.11 2,4-D的三種衍生物.....	49 圖3.1 實驗活性污泥反應槽構造示意圖.....	59 圖3.2 活性污泥槽	
外觀.....	60 圖3.3 連續流活性污泥反應器.....	60 圖3.4 2,4-D 進流衝擊週期型式計畫示意	
圖.....	64 圖4.1 從未接觸過2,4-D的活性污泥在CSTR與2,4-D反應的情形(c=8天 , 2,4-D進流濃度為50mg/L).....	64 圖4.2 活性污泥處理2,4-D的出流濃度與污泥停留時間的關係	70 圖4.3
		活性污泥生長與污泥停留時間的關係.....	
	71 圖4.4 長時間活性污泥處理2,4-D的出流濃度與污泥停留時間 的關係.....		
	72 圖4.5 移除進流2,4-D經過5天之後(DT=5) , 再行進流2天 ; 此 時活性污泥處理2,4-D的情形(c 分別為8天及12天。紅 色實線為2,4-D進流濃度為50mg/L).....	74 圖4.6 移除進流2,4-D經過8天之後(DT=8) , 再行進流2天 ; 此 時活性污泥處理2,4-D的情形(c 分別為8天及12天。紅 色實線為2,4-D進流濃度為50mg/L).....	75 圖4.7 移除進流2,4-D經過16天之後(DT=16) , 再行進流2天 ; 此 時活性污泥處理2,4-D的情形(c 分別為8天。紅色實 線為2,4-D進流濃度為50mg/L).....
		77 圖4.9 活性污泥系統在 c=8天 , 經過不同DT之後 , 2,4-D再行 進流2天 ; 此時活性污泥處理2,4-D的情形(DT分別為5天 及12天。紅色實線為2,4-D進流濃度為50mg/L)....	79 圖4.10 活性污泥系統在 c=12天 , 經過不同DT之後 , 2,4-D再行 進流2天 ; 此時活性污泥處理2,4-D的情形(DT分別為5天 及12天。紅色實線為2,4-D進流濃度為50mg/L).....
		80 圖4.11 活性污泥系統在 c=14天 , 經過不同DT之後 , 2,4-D再行 進流2天 ; 此時活性污泥處理2,4-D的情形(DT分別為5天 及12天。紅色實線為2,4-D進流濃度為50mg/L).....	82 表 目 錄 頁次 表2.1 活性污 泥法允許重金屬濃度.....
獻.....	19 表2.2 膠羽生成菌與絲狀菌生理特性.....	24 表2.3 相關研究文	
	43 表2.4 2,4-D與其衍生物的顏色.....	49 表2.5 2,4-D與其衍生物的物理狀	
態.....	50 表2.6 2,4-D與其衍生物的氣味.....	50 表2.7 2,4-D與其衍生物的熔點.....	50 表2.8
2,4-D與其衍生物的密度.....	51 表2.9 2,4-D與其衍生物的溶解度.....	51 表2.10 2,4-D與其衍生物的蒸氣壓.....	
51 表2.11 2,4-D與其衍生物的游離常數.....	52 表2.12 2,4-D與其衍生物的辛銅/水分離係數.....		
52 表2.13 2,4-D與其衍生物的pH值.....	52 表3.1 每日營養鹽液配方.....	58 表3.2 控制組的實驗組合.....	
62 表3.3 衝擊試驗所有組合.....	64 表3.4 接受衝擊組與反應器 c作比較之實驗組合說明.....	65	

REFERENCES

- 參考文獻 1.A. Vallecillo, P. A. Garcia-Ehncina, M. Pena, (1999). Anaerobic biodegradability and toxicity of chlorophenols. *Wat. Sci. Tech.*, Vol.40, 161~168. 2.Aiking H., and G. Sojka, (1979). Response of Rhodopseudomonas capsulate to illumination and growth rate in light-limited continuous culture. *Journal of bacteriology*. Vol.139, pp.530~536. 3.Allan E.K., (1993). Distribution and activity of microorganisms in lake effect of physical processes. pp.47~68. in Ford Y. E. eds. *Aquatic Microbiology*. Blackwell Scientific Publication, Inc., Boston. 4.Aly, O.M., and S.D. Faust, (1964). Studies on the fate of 2,4-D and ester derivatives in natural surface waters. *Agric. Food Chem.* 12(6):541~546. 5.Audus, L.J, (1960). Herbicide behaviour in the soil. Chapter 5 in *Physiology biochemistry of herbicides*. L. J. Audus. Academic Press, New York, N. Y.555. 6.CCME (1995), 2,4-D. In: Canadian water quality guidelines. Ottawa, Ontario, Canadian Council of Ministers of the Environment. 7.Foster P.L. and J.M. Trimarchi, (1994). Adaptive reversion of a frameshift mutation in *Escherichia coli* by small base deletion in homopolymeric runs. *Science*, Vol. 265, pp.407~409. 8.Foster, R.K. and R.B. Mckercher, (1973). Laboratory incubation studies of chlorophenoxyacetic acids in chernozemic soils. *Soil Biol. Biochem.* 5, 333~337. 9.Gaudy,A.F., and Gaudy, E.T., (1980). *Microbiology for Environmental Scientists and Engineers*. Mc.Graw-Hill Now York. 10.Halter, M, (1980). 2,4-D in the aquatic environment. Section II in *Literature Reviews of Four Selected Herbicides: 2,4-D, dichlobenil, diquat & endotall*. Shearer R., and M. Halter, eds. 11.Hemmett, R.B. and S.D. Faust, (1969). Biodegradation Kinetics of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid by aquatic microorganisms. *Residue. Rev.*29:191~207. 12.Hu, H.Y., Nozawa, M., Fujie, K. Makabe, T. and Urano K. (1998) Analysis of microbial acclimation to refractory chemicals in wastewater using respiratory quinone profiles. *Wat.Sci.Tech.* Vol.37, pp.407~411. 13.Johnson. W.G., T.L. Lavy, and E.E. Gbur, (1995b). Sorption mobility, and degradation of triclopyr and 2,4-D and four soils. *Weed Sci.* 43:678~684. 14.Johnson.W.G., T.L. Lavy, and E.E. Gbur, (1995a). Persistence of Triclopyr and 2,4-D in Flooded and Non-Flooded Soil. *Journal of Environmental Quality*, 24(3) pp493~497. 15.K. W. Wang, B. C. Baltzis, G. A. Lewandowski, (1996). Kinetics of phenol biodegradation in the presence of glucose. *Biotechnology and Bioengineering*, Vol.51, Issue 1, pp87~94. 16.Kintz, P., Tracqui, A., and Mangin, P., (1992). Accidental death caused by the absorption of 2,4-dichlorophenol through the skin. *Archives of Toxicology*, 66: 298~299. 17.Kunc F, Rybarova J., (1983). Effect of glucose on the amount of bacteria mineralizing 2,4-dichlorophenoxyacetic acid in soil. *Folia Microbiol (Praha)*. 28(1):54~56. 18.McCarthy, D.L., Navarrtet, S., Willett, W.S., Babbitt, P.C., and Copley, S.D, (1996). Exploration of the relationship between tetrachlorohydroquinone dehalogenase and the glutathione S-transferase superfamily. *Biochemistry*, 35(46): 14634~14642. 19.Oh, K.H, and O.H. Tuovinen, (1991). Bacterial degradation of phenoxy h erbicide mixtures 2,4-D and MCPP. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*47:222~229. 20.Prescott L.M., J.P. Harley and D.A. Klein, (1999). *Microbiology*,4th ed. McGraw-Hill. 21.Que Hee, S.S., and R.G. Sutherland, (1981). *The phenoxyalkanic Herbicides*, Volume 1 : Chemistry, Analysis, and Environmental Pollution Press. Inc., Boca Raton, Florida 319 pgs. 22.Rheinheimer G, (1992). The influence of environmental factors on the development of microorganisms. pp.111~147. in Rheinheimer G. eds.

Aquatic Microbiology 4th ed. Baffins Lane, England. 23.Sandmann erima Loos, and Ip Van Dyk, (1988). The microbial degradation of 2,4-Dichlorophenoxyacetic acid in soil. Reviews Environ. Contam. Toxicol. 101:1~53. 24.Shaw, L.J., and R.G. Burns, (1998). Biodegradation of 2,4-D in a noncontaminated grassland soil profile J. Environ. Qual 27.pp.1464~1471. 25.Tyler, J.M. and Finn, R.K., (1974). Growth rates of a pseudomonas on 2,4-dichlorophenoxyacetic acid and 2,4-dichlorophenol. Applied Microbiology, 28(1): 181~184. 26.Vallecillo, A., Garcia-Encina, and Pena, M., (1999). Anaerobic biodegradability and toxicity of chlorophenols. Water Science and Technology, 40(8): 161~168. 27.Wang, Y., C. Jaw, and Y. Chen, (1994). Accumulation of 2,4-D and glyphosate in fish and water hyacinth. Water Air Soil Pollut. 74: 397~403. 28.WHO (1984), 2,4-Dichlorophenoxyacetic acid (2,4-D). Geneva, World Health Organization (Environmental Health Criteria 29). 29.Winteringham, F.P.W., (1985). Environment and Chemicals in Agriculture. Elswevien Applied Sc. Pub., London. 30.「水污染防治法規」，行政院環境保護署環境保護人員訓練所編印，(2003). 31.王三郎，「應用微生物學」，高立圖書有限公司，(1994). 32.王俊欽、李季眉，「固定化微生物對2,4-二氯酚及2,4,6-三氯酚之分解」，第二十屆廢水處理技術研討會論文集，第1-9~1-15頁，(1995). 33.王俊欽、李季眉、盧至人，「酚對於固定化微生物分解2,4,6-三氯酚之影響」，國立中興大學工程學報，第八卷，第1?8頁，(1997). 34.李茂山、盧至人，「受2,4-二氯酚污染土壤之生物復育」，第二十三屆廢棄物處理技術研討會論文集，第299~304頁，(1998). 35.林志勇，「微生物分解能力之化學計量」，私立大葉大學環境工程學系研究所碩士論文，(2002). 36.「活性污泥法新技術」，經濟部工業污染防治技術手冊，(1994). 37.張紜偉，「氯酚分解的質體核酸(plasmid DNA)量化分析」，私立大葉大學環境工程學系研究所碩士論文，(2003). 38.陳國樹、袁紹英、張碧芬，「厭養混合菌分解氯酚化合物之研究」，第十八屆廢水處理技術研討會論文集，第487~499頁，(1993). 39.曾四恭、盧中榮，「不同碳源對氯酚脫氯之影響」，第二十屆廢水處理技術研討會論文集，第3-39~3-44頁，(1995). 40.黃秋榕，「固定化氯酚分解菌處理廢水中含氯酚類有毒物質之研究」，國立中興大學環境工程學系研究所碩士論文(1993). 41.廖宏慈，「氯酚?類衍生物誘發DNA氧化損害作用之研究」，國立中興大學環境工程學系研究所碩士論文，(2001). 42.蔡旭清，「活性污泥分解2,4-D中間產物之動態」，私立大葉大學環境工程學系研究所碩士論文，(2003). 43.歐陽嶠暉，「下水道工程學」，長松文化公司，(2000).