

# 水電解產氫及其加氫系統之模擬研究

吳明穎、王啟聖、陳木松

E-mail: 322038@mail.dyu.edu.tw

## 摘要

在找尋石油的替代方案當中，氫能在二十一世紀將被視為相當重要的淨潔能源之一，不僅在交通運輸方面，電力供應也都將佔有重要的地位。本論文主要是研究一個有自產氫能力的加氫站系統，並探討其從生產到儲存最後並進行填充的相關現象與研究。利用美國Argonne國家實驗室所發展出的能源系統模擬軟體-GCtool與Matlab/Simulink軟體相互搭配使用，來模擬加氫站的運轉情形，並建構自己的模組；並同時探討國外加氫站實際運轉狀況。由於整個加氫站系統過於龐大且複雜，因此吾人選擇加氫站的產氫部分作為本文實際與模擬的驗證比較。產氫實驗分別利用碳板、鋼板和不鏽鋼鍍鎳板三種材質做為電極，結果顯示在常溫常壓下，電解質(NaOH)濃度為20wt%，電流密度為 $101.35\text{ mA/cm}^2$ ，產氫率分別為227.5、232.5和227.5 mL/min；並且將其放大估算成為商業級的產氫規格，且模擬從產氫系統產生每小時15立方米的氫氣產量，進入自製的加氫站模組中模擬發現。假設在350 atm的補給燃料條件下，整個壓縮儲存模組到充氫儲存模組當中，系統將會消耗2.71 KW的能量和移除(散失)0.48 KW的熱量；若在700 atm的補給燃料條件下，整個系統將會消耗3.32 KW的能量和移除(散失)1.82 KW的熱量。

關鍵詞：電解水、加氫站、GCtool模擬、Matlab/Simulink模擬

## 目錄

封面內頁 簽名頁 授權書 . . . . .	iii	中文摘要 . . . . .
iv 英文摘要 . . . . .	v	誌謝 . . . . .
vi 目錄 . . . . .	vii	圖目錄 . . . . .
x 表目錄 . . . . .	xii	符號說明 . . . . .
xiv 第一章 緒論 . . . . .		
1.1.1 前言 . . . . .	1.1.2 研究動機與方法 . . . . .	
3.1.3 文獻回顧 . . . . .	4.1.4 論文架構 . . . . .	
9 第二章 理論基礎與研究方法 . . . . .	10.2.1 氢能源 . . . . .	
10.2.2 氢氣的取得 . . . . .	11.2.2.1 石化原料產氫 . . . . .	
11.2.2.2 水中製氫 . . . . .	15.2.2.3 生物質製氫 . . . . .	
16.2.3 水電解產氫的簡介 . . . . .	17.2.3.1 水電解產氫的原理 . . . . .	
18.2.3.2 水電解產氫的技術分類 . . . . .	20.2.4 加氫站的簡介 . . . . .	
23.2.4.1 氢氣的儲存 . . . . .	25.2.5 系統模擬的介紹 . . . . .	
28.2.5.1 Matlab簡介 . . . . .	29.2.5.2 GCtool簡介 . . . . .	
29 第三章 建立加氫站的系統模擬 . . . . .	33.3.1 氢氣產生系統模型 . . . . .	
33.3.1.1 以Simulink建立系統模型 . . . . .	33.3.2 儲存充氫系統模型 . . . . .	
35.3.2.1 壓縮儲存系統模型 . . . . .	36.3.2.2 氢氣填充系統 . . . . .	
37.3.2.3 自製加氫站系統模擬 . . . . .	38 第四章 實驗方法與實驗結果討論 . . . . .	
40.4.1 氢氣產生系統的實作 . . . . .	40.4.1.1 實驗儀器設備 . . . . .	
40.4.1.2 實驗步驟 . . . . .	42.4.1.3 實驗應注意事項 . . . . .	
43.4.1.4 實驗架設 . . . . .	43.4.2 產氫實驗結果與討論 . . . . .	
45.4.2.1 碳極板的實驗結果 . . . . .	45.4.2.2 不鏽鋼極板的實驗結果 . . . . .	
47.4.2.3 不鏽鋼鍍鎳極板的實驗結果 . . . . .	49.4.2.4 氣體成分分析 . . . . .	
50.4.2.5 氣體成分分析結果與討論 . . . . .	52.4.2.6 實驗結果與模擬討論 . . . . .	
55.4.3 加氫站的設置與討論 . . . . .	57.4.3.1 建構加氫站模組 . . . . .	
57.4.4 實際加氫站的探討 . . . . .	64	
65.4.4.2 氢氣壓縮系統 . . . . .	66	
67.4.4.4 氢氣儲存槽 . . . . .	69	
70.4.4.6 氢氣填充機 . . . . .	71	
72.4.6 加氫站的相關安全規範 . . . . .		

. . . . . 73 4.7 車輛的氫氣填充相關注意事項 . . . . .	75 第五章 結論與未來的展望 . . . . .
. . . . . 76 5.1 結論 . . . . .	76 5.2 未來展望與建議 . . . . .
. . . . . 78 參考文獻 . . . . .	80

## 參考文獻

- 1.經濟部能源局，<http://www.moeaec.gov.tw/> 2.市川 勝，圖解氫能源，世茂，2009。 3.洪維恩，Matlab7 程式設計，旗標，2009。
- 4.H.K. Geyer, R.K. Ahluwalia, GCtool for Fuel Cell Systems Design and Analysis:User Documentation, Argonne National Laboratory, Report ANL-98/8. 5.R.K. Ahluwalia , " Sodium alanate hydrogen storage system for automotive fuel cells " International Journal of Hydrogen Energy 32 (2007) 1251 – 1261. 6.C.J.B. Dicken , W. M erida , " Measured effects of filling time and initial mass on the temperature distribution within a hydrogen cylinder during refueling " International Journal of Power Sources 165 (2007) 324 – 336. 7.ISO, Gaseous Hydrogen and Hydrogen Blends. Land Vehicle Fuel Tanks Part1: General Requirements (ISO 15869). International Standard Organization, 2005. 8.R.K. Ahluwalia, J.K. Peng, " Dynamics of cryogenic hydrogen storage in insulated pressure vessels for automotive applications " Intern ational Journal of Hydrogen Energy 33(2008)4622 – 4633. 9.Steffen Maus, Jobst Hapke, Chakkrit Na Ranong, Erwin Wu chner, Gerardo Friedlmeier, David Wenger, " Filling procedure for vehicles with compressed hydrogen tanks " International Journal of Hydrogen Energy 33(2008)4612 – 4621. 10.C. Lupi, A. Dell ' Era, M. Pasquali, " Nickel – cobalt electrodeposited alloys for hydrogen evolution in alkaline media " International Journal of Hydrogen Energy 34(2009)2101 – 2106. 11.Richa Kothari, D. Buddhi, R.L. Sawhney, " Studies on the effect of temperature of the electrolytes on the rate of production of hydrogen " International Journal of Hydrogen Energy,Vol.30, pp.261-263, 2005. 12.Alfredo Ursu a, Luis Marroyo, Eugenio Gub? a, Luis M. Gand? a, Pedro M. Die guez, Pablo Sanchis, " Influence of the power supply on the energy efficiency of an alkaline water electrolyser " International Journal of Hydrogen Energy 34(2009)3221 – 3233. 13.Zhenwei Wang , Masashi Mori , Takuto Araki , " Steam electrolysis performance of intermediate-temperature solid oxide electrolysis cell and efficiency of hydrogen production system at 300 Nm3 h-1 " International Journal of Hydrogen Energy 35(2010)4451 – 4458. 14.?斌stein Ulleberg, " Modeling of advanced alkaline electrolyzers: a system simulation approach " , International Journal of Hydrogen Energy 28 (2003) 21 – 33. 15.Jason C.Ganley,"High temperature and pressure alkaline electrolysis", International Journal of hydrogen energy 34(2009) 3604 – 3611. 16.Kai Zeng, Dongke Zhang,"Recent progress in alkaline water electrolysis for hydrogen production and applications",Progress in Energy and Combustion Science 36(2010)307 – 326. 17.蔡宗澤，高溫高壓之電解水產氫效率分析，國立中央大學能源工程研究所，2009。 18.陳天祥，以固體高分子聚合物電解槽高壓水製氫系統研究，明道大學材料暨系統工程研究所，2006。 19.曲新生，產氫與儲氫技術，五南，2007。 20.東亞產經資訊網  
[http://idic.tier.org.tw/TFCF/data/name/name\\_1.htm](http://idic.tier.org.tw/TFCF/data/name/name_1.htm) 21.L. Bromberg,(2003). Plasmatron fuel converter development. presentation to D. Hoffmann, January 28. 22.王啟聖，電漿重組器，台灣專利號碼270849，公告日期 2005 年7月21日。 23.C. S. Wang and H. S. Huang, Fuel-Flexible H2-Reformer Using Advanced Thermoelectric Technology, presented at 2003 Fuel Cell Seminar, Abstracts, Miami Beach, Florida, November 3-7, 2003, pp. 637-640. 24.C. S. Wang, Y. C. Chang, S. S. Hong, H. B. Lee, N. H. Kuo, H. L. Tsai, K. I. Chang, and C. H. Kuo, " Optimal design of a 1kWe thermal plasma reformer, " ECS Transactions, doi: 10.1149/1.2729051, Vol. 5, No.1, March 2007. pp. 699-706. 25.Huan-Liang Tsai and Chi-Sheng Wang, " Thermodynamic equilibrium prediction for natural gas dry reforming in thermal plasma reformer, " Journal of the Chinese Institute of Engineers, Vol.31, No. 5, July 2008, pp.891-896. (NSC96-2815-C-212-003-E ) (SCI) 26.Huan-Liang Tsai, Chi-Sheng Wang, and Chien-Hsiung Lee, " Hydrogen production in a thermal plasma hydrogen reformer using ethanol steam reforming, " Journal of the Chinese Institute of Engineers, Vol. 31, No. 3, May 2008, pp. 417-425. (SCI) 27.翁頂清、Pham Minh Duc、蔡渙良、王啟聖，"以植物油為燃料運用熱電漿水蒸氣重組器的熱動力平衡預測"，2007年再生能源科技與應用研討會，2007年3月30日，彰化台灣，pp.67-73。 28.黃金城、王啟聖、王亞男、阮巽雯、吳明穎、郭季鑫、劉素玲，" 麻竹液化及其熱電漿重組產氫之研究 "，第四屆全國氫能與燃料電池學術研討會論文集，2009年12月19日，台北。 29.Marchetti, C.(1973).Chem.Econ.&Eng.Rev.5,7. 30.Sorensen,B.,(2005). " Hydrogen and Fuel Cell " , Elsevier Academic Press, Burlington, MA 01803,USA. 31.Sorensen,B.,(2004). " Renewable Energy " .3rd ed. Elsevier Academic Press, Burlington. MA. Previous editions 1979;2000. 32.Sorensen,B.,(2004). Biological hydrogen production (in preparation). 33.Hemmes, K., de Groot,A.,den Uil,H. " Bio-H2 Application potential of biomass related hydrogen production technologies to the Dutch energy infrastructure of 2020-2050. " Energieonderzoek Centrum Nederland (ECN)(2003) [http://www.ecn.nl/\\_files/bio/C03028.pdf](http://www.ecn.nl/_files/bio/C03028.pdf) 34.Groenestijn,J.V.,Hazewinkel,J.,Nienoord,M.,Bussmann,P.(2002). Energy aspects of biological hydrogen production in high rate bioreactors operated in the thermophilic temperature range.Int.J. Hydrogen Energy 27, 1141-117. 35.Levin,D.,Pitt,L.and Love,M. (2004) Biohydrogen production: prospects and limitations to practical application. International Journal of Hydrogen Energy 29(2)173-185. 36.毛宗強，氫能-21 世紀的綠色能源，新文京開發，2007。 37. <http://www.con.tnhg.gov.tw/Units/d/eletech.htm> [http://www.kh.edu.tw/cities/takao/nantz\\_4/iterm\\_7.htm](http://www.kh.edu.tw/cities/takao/nantz_4/iterm_7.htm) <http://www.taa.com.tw/taichung/gas/g18pl.html> 38.經濟部能源局，能源報導，<http://energymonthly.tier.org.tw/> 39. <http://www.hydrogencarsnow.com/hydrogen-filling-station-irvine-ca.htm> 40.Gianluca Valenti, Ennio Macchi, " Proposal of an innovative, high-efficiency, large-scale hydrogen liquefier " , International Journal of Hydrogen Energy 33 (2008) 3116 – 3121. 41.Magazu,V., Freni, A., Cacciola, G. (2003). Hydrogen storage: strategic fields and comparison of different technologies. In " Hydrogen Power – Theoretical and Engineerign Solutions, Proc. Hypothesis V, Porto Conte 2003 " (Marini, M., Spazzafumo, G., eds.), pp.371-386. Servizi Grafici Editoriali, Padova. 42.Grochala, W., Edwards, P.(2004). Thermal decomposition of the non-interstitial hydrides for the storage and

production of hydrogen. Chem. Rev. 104,1283-1315. 43.Nijkamp, M., Raaymakers,J., Dillen, A. van, Jong, K. de(2001). Hydrogen storage using physisorption: materials demands. Appl. Phys. A72, 619-623. 44.Zuttel, A. (2004). Hydrogen storage methods. Naturwissenschaften 91,157-172. 45.Hodoshima, S., Arai, H., Saito, Y.(2001). Liquid-film type catalytic decalin dehydrogeno-aromatization for mobile storage of hydrogen. In " Hydrogen Energy Progress XIII, Proc. 13th World Energy Conf., Beijing 2000 " (Mao, Z., Veziroglu, T., eds.), pp. 504-509. Int. Assoc. Hydrogen Energy, Beijing. 46. <http://blog.roodo.com/energytech/archives/4130963.html> 47. [http://www.hydrogenics.com/hydro/hystat\\_a](http://www.hydrogenics.com/hydro/hystat_a) 48. <http://www.pdcmachines.com/diaphragm-compressors/> 49. <http://mckenzieair.com/Donaldson-Process-Water-Chillers-Ultracool-Midi-Series.asp> 50. <http://www.pdcmachines.com/pressure-vessels/recent-projects.php> 51. [http://www.hydrogenics.com/hydro/fueling\\_stations](http://www.hydrogenics.com/hydro/fueling_stations) 52. <http://www.weh.com/Products/Refuelling-Systems-HYDROGEN/Product-line-cars/Fuelling-Nozzle-TK16-H2.aspx> 53. <http://standards.nasa.gov/documents/detail/3314954> 54.[www.NFPA.org](http://www.NFPA.org) 55.[www.eiga.org](http://www.eiga.org) 56. [http://www.transportation.anl.gov/modeling\\_simulation/h2a\\_delivery\\_analysis/index.html](http://www.transportation.anl.gov/modeling_simulation/h2a_delivery_analysis/index.html)