## 大理石加工污泥資源化成高純度碳酸鈣粉體之研究

顏清文、李清華: 蔡尚林

E-mail: 9607871@mail.dyu.edu.tw

## 摘要

本研究主要是利用浸漬溶解、調整pH值、二氧化碳通氣碳酸化等方法,來回收大理石加工污泥中之碳酸鈣資源予以製成高純度碳酸鈣粉體,以達成大理石加工污泥減量與資源回收之雙重目標。 本研究浸漬溶解結果顯示,將原始大理石加工污泥進行前處理步驟(陰乾破碎至小於20 mesh),再以3N鹽酸於室溫(22 )下,固液比為5g/50mL,浸漬時間為30min,將其予以溶解過濾,可得最佳含鈣溶液,此時鈣金屬浸漬回收率可達100%。以氨水將最佳含鈣溶液之pH值調整至12,使其中之雜質產生沉澱,經過濾沉澱物後,可獲得高純度之含鈣溶液。最終將此高純度之含鈣溶液於室溫(22 )下通入二氧化碳氣體5分鐘,經過濾後即可獲得粒徑大小約為5 µ m之圓球形高純度碳酸鈣粉體;另將高純度含鈣溶液於70 下通入二氧化碳氣體5分鐘,經過濾即可獲得粒徑大小約為3 µ m之花瓣形碳酸鈣粉體。另本研究依上述最佳條件針對牡蠣殼、海瓜子、蛤蠣殼等含鈣農業廢棄物,亦可成功將其回收製備成粒徑大小約為5 µ m之圓球形高純度碳酸鈣粉體。

關鍵詞:碳酸鈣;大理石;污泥;回收;高純度;粒徑

## 目錄

封面內頁 中文摘要 vi 目
錄xi 表目錄xi 表目錄xi 表目錄xi 表目錄xi 第一章 緒
論
顧52.1 大理石加工污泥特性及構造52.2 大理石加工污泥相關回收及處理方式 62.3 碳酸
鈣粉體特性與用途
溶解13 2.4.3 固液分離13 2.4.4 純化與pH值調整14 第三章 研究方法及
設備
ICP金屬全含量分析
XRD分析
工污泥樣品浸漬溶解
3.5.1 二氧化碳通氣碳酸化法
析
拌與超音波震盪
鈣農業廢棄物再製成碳酸鈣粉體 35 3.9 訂定最佳大理石加工污泥整合性資源回收及再利 用流程
36 第四章 研究成果與討論
析
析48 4.2.4 水分分析及灰份分析 49 4.3 大理石加工污泥樣品浸漬溶解成果
漬劑種類之選擇
固液比與濃度之實驗
4.5 碳酸鈣合成之實驗
響
析
浸漬溶劑之影響
石攪拌與超音波震盪之影響
較 67 4.7.7 以氫氧化鈉調整pH值之影響 67 4.7.8 草酸鈣?燒之實驗 68 4.8 含鈣農業廢棄物再製
成碳酸鈣粉體之結果 68 4.9 最佳大理石加工污泥整合性資源回收及處理流程 69 第五章 結論
結論103 5.2 建議106 參考文獻108

## 參考文獻

1. 李明美、陳炯立、王義基,石材加工業廢棄物處理與再利用現況,經濟部工業局-資源化產業資訊(第26期),民國94年7月。 2. 網頁: http://content.edu.tw/senior/earth/tp\_ml/stu/6/newpage51.htm 3. 石礦工會網頁: http://www.stone.org.tw/ 4. 中華民國全國工業總會:

http://www.industry.net.tw/ 5. 洪長春、黃郁棻、簡國明,微奈米碳酸鈣專利地圖及分析,行政院國家科學委員會,民國93年6月。 6. 宣滬碳酸鈣信息網: http://www.caco3.info 7. 溫紹炳、廖學誠,大理石材加工廠廢水處理及固粒回收利用系統研究,行政院國家科學委員會,民國75年。 8. 網頁: http://content.edu.tw/junior/earth/td\_jb/content/s\_03/study.htm 9. Paul W. Williams, Ross K. Dowling, "Solution of marble in the karst of the Pikikiruna range, Northwest Nelson, New Zealand", Earth Surface Processes and Landforms, Vol.4, pp.15-36, 1979. 10. 林志朋,大理石之化學機械研磨(CMP)性質研究,成功大學碩士論文,民國86年6月。 11. 事業廢棄物再利用種類及管理方式,經濟部,民國94年3月。 12. 廢棄物輸出輸入及再利用之管理,環保署環境保護人員訓練所,民國94年9月。 13. 網頁: http://www.371ok.com/fangdashiye.htm 14. 安徽省石台縣輕質碳酸鈣項目簡介,石台縣商務局,民國95年4月。 15. 中華民國專利公報檢

http://www.3/10k.com/fangdashiye.htm 14. 安徽省石台縣輕貨峽酸鈣項目間介,石台縣商務局,民國95年4月。 15. 中華民國專利公報檢索系統: http://patentog.tipo.gov.tw/tipo/twpat.htm 16. 陳清齊,高品質碳酸鈣之研製與展望,工研院能資所。 17. 稀有金屬編輯委員會編著,稀有金屬手冊,冶金工業出版社,民國84年。 18. 網頁: http://www.webelements.com/ 19. 網頁: http://en.wikipedia.org/wiki/Calcium 20. 延陵化學元素志網頁: http://www.ngensis.com 21. 柯清水,新世紀化工化學大辭典,正文書局,

http://en.wikipedia.org/wiki/Calcium 20. 延陵化學元素志網頁: http://www.ngensis.com 21. 柯清水,新世紀化工化學大辭典,正文書局,民國89年。 22. 鄧至均,微奈米碳酸鈣對硬質聚乙烯熔融性質之影響,南台科技大學化學工程所,民國92年6月。 23. J. S. Phipps, D. R. Skuse, "Role of dispersants in the production of fine particle size calcium carbonate and kaolin slurries", CIM Bulletin, Vol.96, pp.55, 2003. 24. 施周、張文輝,環境奈米技術,五南圖書,2006年6月。 25. 中國大陸超重力法合成納米材料及其應用發展,國際高新化工研討會,民國90年。 26. 橡膠工業手冊,台灣區橡膠工業同業公會,民國74年3月。 27. Han-Hai Cai, Si-Dong Li, Guo-Ren Tian, Hua-Bi Wang, Jian-Hong Wang, "Reinforcement of Natural Rubber Latex Film by Ultrafine Calcium Carbonate", Vol.87, pp.982-985, 2003. 28. 李國庭、胡慶福、鮑曉軍,噴射吸收製取超細碳酸鈣新工藝,現代化工(第19卷,第9期),民國88年。 29. ROBET S. BOYNTON, KENNETH A. GUTSCHICK, "Lime", Industrial Minerals and Rocks. 30. 李冬梅,高錳酸鉀法測定鈣的含量,實驗化學 ,東北農業大學理學院應化系,民國92年。 31. 洪崇欽,砷化鎵廢棄物資源回收之研究,大葉大學碩士論文,民國92年6月。 32. 蕭孟官,廢脫硝觸媒資源回收之研究,大葉大學碩士論文,民國91年1月。 34. 環保署環檢所網頁: http://www.niea.gov.tw/ 35. 中國高校-企業合作網頁: http://www.uec.com.cn/ 36. 化學試藥(碳酸鈣),CNS國家標準,經濟部中央標準局,民國85年12月。 37. 網頁: http://www.dyu.edu.tw/%7Eee5040/laboratory/h360.htm 38. 曹簡禹、黃定加,物理化學實驗學,正中書局,民國76年6月。