

# 目錄

中文摘要.....	I
英文摘要.....	II
目錄.....	III
圖目錄.....	IV
表目錄.....	V
第一章 序論.....	1
第二章 文獻回顧.....	5
2-1 二氧化鈦的晶體結構與性質.....	5
2-2 二氧化鈦的製備.....	9
A部分 二氧化鈦奈米棒的製備.....	9
2-2-1 液相合成法.....	9
2-2-2 氣相合成法.....	12
B部分 二氧化鈦奈米管的製備.....	14
2-3 二氧化鈦的應用 .....	19
第三章 樣品製備與分析方法.....	23
3-1 樣品製備.....	23
A部分 二氧化鈦奈米棒.....	23
B部分 二氧化鈦奈米管.....	27

3-1B 二氧化鈦奈米管的製備.....	27
3-2 實驗量測之方法與原理.....	29
<b>第四章 結果與討論.....</b>	<b>33</b>
<b>A部分 二氧化鈦奈米棒.....</b>	<b>33</b>
4-1 二氧化鈦奈米棒之生成機制.....	33
4-2 X 光粉末繞射 (X-Ray Powder Diffraction XRD).....	36
4-2-1 不同反應時間的比較.....	36
4-2-2 室溫到 600°C 退火溫度的比較.....	37
4-3 拉曼光譜 (Raman Spectrum) .....	40
4-3-1 不同的合成時間.....	40
4-3-2 不同的退火時間.....	40
4-3-3 不同退火溫度的比較.....	41
4-4 熱差分析 (Differential Thermal Analysis DTA).....	43
4-4-1 二氧化鈦奈米棒之熱差分析.....	43
4-5 热重分析 (Thermo Gravimetric Analysis TGA).....	44
4-5-1 二氧化鈦奈米棒之熱重分析.....	44
4-5-2 不同清洗次數下之熱重分析.....	44
4-6 紅外線光譜 (Fourier Transform Infrared Spectrum FT-IR) .....	46
4-6-1 二氧化鈦奈米棒與界面活性劑.....	46

4-6-2 二氧化鈦奈米棒在不同溫度下退火兩個小時.....	46
4-7 紫外一可見光吸收光譜(UV-Visible Absorption Spectrum).....	49
4-7-1 二氧化鈦奈米棒的吸收.....	49
4-7-2 不同反應時間的二氧化鈦奈米棒之吸收.....	49
4-8 穿透式電子顯微鏡(Transmission Electron Microscope TEM) ...	51
<b>B 部分 二氧化鈦奈米管.....</b>	<b>53</b>
4-1 二氧化鈦奈米管之生成機制.....	53
4-2 X 光粉末繞射(X-Ray Powder Diffraction XRD) .....	55
4-2-1 二氧化鈦粉末與反應24、48小時.....	55
4-2-2 二氧化鈦粉末與反應24~72小時.....	55
4-2-3 二氧化鈦奈米管在室溫及500到700度退火一小時.....	56
4-3 拉曼光譜(Raman Spectrum) .....	58
4-3-1 不同反應時間.....	58
4-3-2 反應48小時後在不同溫度退火一個小時.....	59
4-4 熱差分析(Differential Thermal Analysis DTA) .....	61
4-4-1 反應72小時的二氧化鈦奈米管.....	61
4-5 紫外一可見光吸收光譜(UV-Visible Absorption Spectrum) .....	62
4-6 比表面積(Brunauer-Emmett-Teller BET).....	63

4-7 掃描式電子顯微鏡 ( Scanning electronic microscope SEM ) .....	64
4-7-1 不同反應時間.....	64
4-7-2 不同的退火溫度.. ..	65
4-8 穿透式電子顯微鏡 ( Transmission Electron Microscope TEM ) ..	73



# 圖目錄

圖 1-1 理想系統中塊材至奈米尺寸之量子能量(E)與量子狀態密度 N(E)之關係.....	2
圖 2-1-1 二氧化鈦相圖.....	5
圖2-1-2 金紅石和銳鈦礦的晶體結構與堆疊方式.....	7
圖 2-2-1 有機金屬化學氣相沉積法裝置圖.....	12
圖 2-2-2 用來當模板的中空纖維.....	15
圖 2-2-3 由水熱法製備出的二氧化鈦奈米管.....	16
圖2-3-1 二氧化鈦之催化反應機制圖.....	19
圖2-3-2 可繞式奈米光電池.....	20
圖2-3-3 彩虹電池的未來.....	21
圖 3-1-1A 實驗流程圖.....	24
圖 3-1-2A 儀器裝置.....	26
圖 3-1-1B 實驗流程圖.....	28
圖 3-1-2B 儀器裝置.....	29
圖 4-1-1A 二氧化鈦奈米棒的成長機制之模擬圖.....	34
圖 4-1-235A 利用界面活性劑來控制合成出不同形狀的二氧化鈦之 TEM 與模擬圖.....	35
圖 4-1-4A 二氧化鈦奈米棒的成長方向之 TEM 與模擬圖.....	35

圖 4-1-1A 不同反應時間的二氧化鈦奈米棒之 X 光繞射圖.....	8
圖 4-2-2A 二氧化鈦奈米棒在室溫到 600°C 下退火兩小時的 X 光繞射圖.....	38
圖 4-2-3A 二氧化鈦奈米棒在 600°C ~ 900°C 下退火 2 小時的 X 光繞射圖.....	39
圖 4-3-1A 不同的合成時間下，二氧化鈦奈米棒之拉曼光譜圖.....	41
圖 4-3-2A 二氧化鈦奈米棒在 700°C 下不同 aging 時間的拉曼光譜圖.....	42
圖 4-3-3A 二氧化鈦奈米棒在不同溫度下退火兩個小時的拉曼光譜圖.....	42
圖 4-4-1A 二氧化鈦奈米棒之熱差分析圖.....	43
圖 4-5-1A 二氧化鈦奈米棒之熱重分析圖.....	45
圖 4-5-2A 二氧化鈦奈米棒在不同清洗次數下之熱重分析圖.....	45
圖 4-6-1A 二氧化鈦奈米棒與界面活性劑之紅外線光譜圖.....	47
圖 4-6-2A 二氧化鈦奈米棒在不同溫度下退火兩個小時的紅外線光譜圖.....	48
圖 4-7-1A 二氧化鈦奈米棒的吸收光譜.....	50
圖 4-7-2A 不同反應時間的二氧化鈦奈米棒之吸收光譜.....	50

圖 4-8-1A 二氧化鈦奈米棒之 TEM 照片 .....	51
圖 4-8-2A 二氧化鈦奈米棒之 HRTEM 照片 .....	52
圖 4-8-3A 二氧化鈦奈米棒之 HRTEM 照片 .....	52
圖 4-1-1B 二氧化鈦奈米管之生成機制圖 .....	54
圖 4-1-2B 捲曲法所形成的二氧化鈦奈米管之結構圖 .....	54
圖 4-2-1B 二氧化鈦粉末與反應 24、48 小時之 X 光繞射圖 .....	56
圖 4-2-2B 二氧化鈦粉末與反應 24~72 小時之 X 光繞射圖 .....	57
圖 4-2-3B 二氧化鈦奈米管在室溫及 500 到 700 度退火 1 小時之 X 光 繞射圖 .....	57
圖 4-3-1B 不同反應時間的二氧化鈦奈米管之拉曼光圖 .....	60
圖 4-3-2B 反應 48 小時後在不同溫度退火一個小時之拉曼光譜圖 ..	60
圖 4-4-1B 二氧化鈦奈米管之熱差分析圖 .....	61
圖 4-5-1B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管之吸收光譜圖 .....	62
圖 4-7-1B 反應 24 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (9K) .....	66
圖 4-7-2B 反應 24 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (70K) .....	66
圖 4-7-3B 反應 48 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (18K) .....	67
圖 4-7-4B 反應 48 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (35K) .....	67
圖 4-7-5B 反應 60 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (5.5K) .....	68
圖 4-7-6B 反應 60 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (50K) .....	68

圖 4-7-7B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (20K) .....	69
圖 4-7-8B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管之 SEM 照片 (85K) .....	69
圖 4-7-9B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管在 500 度退火 1 小時之 SEM 照片 (100K) .....	70
圖 4-7-10B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管在 600 度退火 1 小時之 SEM 照片 (70K) .....	71
圖 4-7-11B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米管在 700 度退火 1 小時之 SEM 照片 (70K) .....	72
圖 4-8-1B 反應 48 小時的二氧化鈦奈米棒之 TEM 照片 .....	73
圖 4-8-2B 反應 48 小時的二氧化鈦奈米棒之 HRTEM 照片 .....	74
圖 4-8-3B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米棒之 TEM 照片 .....	74
圖 4-8-4B 反應 72 小時的二氧化鈦奈米棒之 HRTEM 照片 .....	75

## 表目錄

表1-1 表1-1 奈米粒子的粒徑與表面原子的關係.....	3
表 2-1-1 氧化鈦三種晶相物理性質的比較.....	8
表 2-2-1 製備奈米粉體的方法.....	13
表 2-2-2 不同製備方法製備的二氧化鈦奈米管.....	17
表 2-2-3 四種製備二氧化鈦奈米管方法的比較.....	18
表 4-6-1 反應 48 與 72 小時的二氧化鈦奈米管管徑與比表面積.....	63

