# 第四章

# 利用介面活性劑套入環糊精插層黏土製備提升聚苯乙烯奈 米複合材料之熱性質

4.1 摘要

我們使用乳化聚合的方法製備聚苯乙烯/黏土奈米複合材料。奈 米複合材料在 3wt%的黏土含量下達到脫層的結構,我們使用兩種插 層劑來改質黏土: CPC (cetylpyridinium chloride)與 CPC 套上環糊 精錯合物,聚合反應前將每種插層劑預先在水中進行插層於黏土層 間。使用 X 光繞射儀、<sup>13</sup>C 核磁共振光譜儀、<sup>1</sup>H 核磁共振光譜儀與 熱重量損失儀來描述其 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精錯合物結構與性質。CPC 套上α-環糊精錯合物用 X 光繞射光譜指出 α-環糊精存在於黏土層 4411111 間。錯合物之<sup>13</sup>C 核磁共振光譜儀指出 CPC 鏈段藉由 α-環糊精在黏 土間形成通道, 錯合物之<sup>1</sup>H 共振光譜儀測得之光譜指出錯合物之化 學計量比為1:2(一個 CPC 分子套兩個 α-環糊精)。熱重量損失儀 所測得之結果指出 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精相較於 CPC 具有較高的熱穩定 性,我們使用 X 光繞射光譜儀 (X-ray diffraction) 與穿透式電子顯微 鏡(transmission electron microscopy)觀察奈米複合材料的結構與分 佈情形。

在奈米複合材料中的聚苯乙烯之玻璃轉化溫度較純的聚苯乙烯

72

高6℃,其熱裂解溫度高33℃。CPC 套上α-環糊精改質黏土其增加 聚苯乙烯之熱穩定性之效率比 CPC 改質黏土高。

## 4.2 簡介

近年來廣泛的研究於插層劑插層有機烷基陽離子於黏土中<sup>1-3</sup>。大 部分的插層劑為小分子量的四級胺鹽、胺基酸、二胺<sup>4-6</sup>。典型地,插 層後將黏土層間距離撐開其範圍為 19-40Å,其層間距離與插層劑的 分子大小呈線性關係<sup>3-4-7</sup>。黏土插層後用高分子製備成奈米複合材 料其結構達到脫層結構<sup>8</sup>。奈米複合材料相對於高分子基材預期可以 廣泛的改善其性質。黏土填充高分子系統扮演足夠改善其抗張強度、 熱性質<sup>9-17</sup>、熱變形溫度<sup>9-14</sup>、阻燃性、減低小分子滲透與溶劑的進入 <sup>21</sup>的角色並廣泛報導。

環糊精在文獻中不曾被使用來插層於黏土中。環糊精為數個葡萄 糖單體組成其有六個(α-CD)、七個(β-CD)、八個(γ-CD)或 許多葡萄糖單體組成;環糊精的內層為疏水性的是由於不具有乙基 -OH 官能基所造成;因此,環糊精的內層中能夠包含疏水的分子。從 環糊精被發現至今,大部分的錯合物與各種小分子量的化合物製備並 分析<sup>22</sup>。在此研究中,我們研究在環糊精的內層套入有機插層劑預期 可改善插層劑本身之熱性質。在此研究中,製備兩種 CPC 改質黏土 與 CPC 套環糊精改質黏土的奈米複合材料。用 CPC 改質黏土的聚苯 乙烯奈米複合材料不足以改善其熱穩定性<sup>23-27。</sup>我們發現 CPC 能夠與 α-環糊精形成錯合物,在α-環糊精的通道中套入 CPC 可以改善原本 CPC 之熱穩定性。

我們使用懸浮插層劑改質黏土與苯乙烯單體中進行乳化聚合製 備聚苯乙烯/黏土奈米複合材料。研究 CPC 與α-環糊精形成錯合物之 化學計量比;我們用<sup>1</sup>H 核磁共振光譜分析確認錯合物之化學計量 比。CPC 套上α-環糊精錯合物之 X 光繞射光譜確定插層劑分子鏈存 在於環糊精分子的通道中。我們使用圖態<sup>13</sup>C 核磁共振光譜測量其 CPC 分子於α-環湖精中的結構,並用 X 光繞射儀與穿透式電子顯微 鏡描述其黏土的結構。聚苯乙烯/黏土奈米複合材料之熱性質是用熱 重量損失儀與微差熱掃瞄卡計進行熱性質之分析。

## 4.3 實驗

## 4.3.1 實驗藥品

- 1. 苯乙烯 (Styrene)
  - 來源:Aldrich Chemical

化學結構:



- 2. 丙酮 (Acetone)
  - 來源: Aldrich Chemical

化學結構:



來源: Acros Organics, USA

化學結構:



5. Sodium dodecyl sulfate (SDS)

來源: Curtin Matheson Scientific

化學結構:CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>11</sub>OSO<sub>3</sub>Na

6. Hydrochloride acid

來源: Curtin Matheson Scientific

化學結構:HCl

7. Potassium persulfate  $(K_2S_2O_8)$ 

來源: Fisher Scientific Co.,

化學結構:K<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub>

8. Tetrahydrofuran (THF)

來源:Aldrich Chemical

化學結構:



9.  $\alpha$  -Cyclodextrin ( $\alpha$  -CD)

來源: Tokyo Kasei Kogyo Co.

10. Aluminum sulfate (Al<sub>2</sub> (SO<sub>4</sub>)  $_3$ )

來源: Fisher Scientific Co.,

化學結構: Al<sub>2</sub> (SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

11.Potassium hydroxide (KOH)

來源:Aldrich Chemical

化學結構:KOH

12.蒙托土 (Na-MMT)

來源:Telekal

## 4.3.2 製備 CPC 套上環糊精形成錯合物

- 取 5.59mmol 之 CPC 溶於 80ml 的水與 16.8mmol 之α-環糊精溶 於 80ml 的水之飽和溶液混合並在室溫下攪拌。
- 2. 將混合物升溫至 70℃攪拌 8 小時後置於室溫下攪拌 24 小時。
- 3. 此混合物變成混濁並得到白色的晶體沉澱。
- 4. 將沉澱的產物用離心機收集並置於 70℃的真空烘箱中乾燥之。
- 5. 將錯合物用水洗數次將未反應之α-環糊精與 CPC 移除。
- 6. 最後,將粉末置於60℃真空烘箱中乾燥24小時。

# 4.3.3 製備插層劑改質之黏土

- 取 5g 預先純化好的黏土倒入 250ml 的去離子水中攪拌 24 小時使 成懸浮溶液。
- 取 2g CPC 套上α-環糊精形成錯合物之插層劑溶於 1N 10ml 的鹽 酸溶液並逐滴加入上述溶液中並在室溫下攪拌。
- 攪拌 3 小時候將白色沉澱的固體過濾並用去離子水將氯離子洗到 AgNO3溶液偵測不到為止。
- 4. 最後,在室溫下的真空烘箱中乾燥 24 小時。

## 4.3.4 製備聚苯乙烯/黏土奈米複合材料

- 將 0.3g 的黏土溶於 40ml 的去離子水在室溫下攪拌 4 小時成懸浮 溶液。
- 將 0.12g 插層劑(CPC 套上α-環糊精)溶液加入懸浮溶液中攪拌
   4 小時。
- 取 0.02g 之 KOH 與 0.4g 之 SDS 加入上述之溶液中並將溫度升高 至 50℃ 攪拌 8 小時。
- 4. 取 10g 的苯乙烯單體與 0.05g 之 K<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub> 緩慢加入瓶中。
- 5. 聚合反應在 50℃ 8 小時下完成。
- 冷卻後,加入10ml之2.5%Al<sub>2</sub>(SO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>溶液與10ml的稀HCl 溶液於乳化聚合反應並攪拌。

4000

- 7. 最後,加入丙酮終止其乳化聚合的反應。
- 8. 將高分子用甲醇與去離子水清洗數次,並在 80℃真空烘箱中乾燥 之。
- 9. 純的聚苯乙烯製備方法如上。

## 4.4 實驗儀器

1. 傅立葉紅外線光譜儀 (FT-IR)

型號: Nicolet Avatar320 FT-IR spectrophotometer

- 2. X-ray 繞射儀 (X-ray diffraction pattern)
  - 型號: M18XHF-SPA
  - 製造廠商:MacScience Co.,Japan
- 3. 微差掃瞄卡計(Different Scanning Calorimeter, DSC)

型號: Du-Pont DSC-9000

代理公司:立源興業

4. 熱重量分析(Thermogravimetric Analyzer, TGA)

型號: TA Instruments Thermal Analyzer

- 5. 穿透式電子顯微鏡(TEM) 型號:Hitachi H-7500 Electron Microscopy
- 6. 超薄切片機型號: Leica Ultracut UCT Microtome

## 4.5 材料測試及原理

與2.5相同。

#### 4.6 結果與討論

此篇研究著重於比較使用兩種不同插層劑改質黏土並製備成奈 米複合材料, CPC 插層劑其結構為一端具有四級胺鹽的官能基,另一 端為長脂肪族碳鏈,並解 CPC 能與α環糊精錯合物。CPC 與 CPC 套 上α-環糊精錯合物之兩種插層劑用來改質黏土。傳統的插層劑,例 如 CPC 其在高溫下之熱穩定性較差。因此,我們預期 CPC 套上α-環糊精插層劑製備的奈米複合材料具有較佳的熱穩定性。

#### 4.6.1 X 光繞射光譜之分析

我們使用 X 光繞射光譜來描述改質過後黏土與聚苯乙烯/黏土奈 米複合材料的分散性,2θ的變化反映黏土的層間距離的改變。另外, X 光繞射儀用來偵測 CPC 與 CPC 套上α-環糊精改質黏土及其分散 性, 圖 4-1 表示純的  $\alpha$ -環糊精與 CPC 套上  $\alpha$ -環糊精形成錯合物插層 至黏土之 X 光繞射光譜圖。CPC 套上 $\alpha$ -環糊精在 X 光繞射圖 19.7° 的位置有很強的繞射峰,表示 CPC 確實有套入 $\alpha$ -環糊精,在相關文 獻中我們觀察到CPC套上 $\alpha$ -環糊精形成錯合物的圖近似於PEO套上  $\alpha$ -環糊精形成錯合物之圖,有此可以提出證據證明 CPC 確實有套入  $\alpha$ -環糊精內形成錯合物。因此,X光繞射光譜圖指出由 CPC 套上 $\alpha$ - 環糊精插層劑插層之黏土之 2 θ 在 19.7° 的位置出現繞射峰,表示 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精形成錯合物仍存在於黏土的的通道中。圖示1表 示 CPC 套上α-環糊精形成錯合物插層黏土的流程圖。我們使用下列 的表示式計算內層的厚度:△d=層間距離——片黏土的厚度(10Å)。 以 CPC 套上 α-環糊精形成錯合物插層為例,層間距離介於相鄰的黏 土層為 42.2Å,其值非常接近在層間的兩個 CPC 分子的鏈長。

圖 4-2 表示插層劑改質黏土的 X 光绕射光譜圖譜。黏土的绕射 峰在 6.14°的位置出現,其層間距離為 1.43nm。插入的 CPC 插層劑 介於黏土層間其層間距離由 1.43nm 增加至 2.27nm。由此結果可以指 出 CPC 插層劑成功的插層於黏土層間。因此,CPC 套上α-環糊精形 成錯合物插層黏土後之層間距離增加到 5.12nm;由 CPC 套上α-環糊 精插層之層間距離比 CPC 插層之層間距離大很多,我們發現 CPC 套 入α-環糊精插層進入黏土層間由於α-環糊精的關係限制了 CPC 無 法彎曲,造成由 CPC 套上α-環糊精形成錯合物插層後之層間距離比 CPC 插層劑插層後的層間距離增加很多。

圖 4-3 表示聚苯乙烯/黏土奈米複合材料的 X 光繞射光譜圖。我 們從圖中偵測不到 CPC 與 CPC 套上α-環糊精插層劑製備的奈米複合 材料的繞射峰出現,表示上述的兩種插層劑都達到脫層結構。因為我 們使用的 X 光繞射光譜儀偵測的角度有限制,其小於 1°的繞射峰偵 測不到。因此,我們仍然要經由穿透式電子顯微鏡來觀察奈米複合材 料的結構與分佈情形。

## 4.6.2 穿透式電子顯微鏡對奈米複合材料型態之分析

圖 4-4 與 4-5 表示 CPC 與 CPC 套上 α-環糊精改質的奈米複合材 料之兩種不同倍率的穿透式電子顯微鏡圖。從圖中觀察其黏土分佈於

81

高分子中的情形,在圖 4-4 觀察 CPC 改質黏土之奈米複合材料其大 部分達到脫層結構,有少部分的區域出現聚集情形與插層的結構。圖 4-5 為 CPC 套上α-環糊精改質之奈米複合材料穿透式電子顯微鏡 圖,所有的黏土產生剝離的情況並平均分佈於聚苯乙烯基材中,表示 其結構已經達到脫層結構;此結果與 X 光繞射光譜儀所測得的數據 一致。

## 4.6.3 CPC 套上環糊精形成錯合物化學計量之分析

我們藉由離心的方法分離 CPC α-環糊精形成錯合物,並用去離 子水清洗數次將未反應的 CPC 與 α-環糊精除去,並置於 70℃ 真空烘 箱中乾燥之。我們使用<sup>1</sup>H 核磁共振光譜來探討 CPC/α-環糊精形成 錯合物之化學劑量。圖 4-6 表示 CPC α-環糊精形成錯合物在 DMSO 溶劑中之<sup>1</sup>H 核磁共振光譜。比較 α-環糊精 (C1H) 與 CPC (乙基, a)比較兩吸收峰的積分面積,得到 α-環糊精與 CPC 的比例為 1:2。 我們估計 CPC 的碳鏈長度大約等於兩個 α-環糊精分子的大小,所以 理論的預測與實驗結果相符合。

## 4.6.4 固態<sup>13</sup>C 核磁共振光譜之分析

固態<sup>13</sup>C 核磁共振光譜提供額外關於α-環糊精形成錯合物結構 的資訊。圖 4-7 表示純的α-環糊精、CPC 套上α-環糊精形成錯合物 與錯合物插層黏土之<sup>13</sup>C 核磁共振光譜分析。C(1)與C(4)之α-環糊精共振核種為多重峰的現象是由於不對稱葡萄糖結構所造成。相 對的,CPC 套上α-環糊精形成錯合物之C(1)與C(4)核種之單 重峰明顯的出現,表示α-環糊精錯合之後為對稱的環狀結構。固態 <sup>13</sup>C 核磁共振光譜提供α-環糊精與 CPC 錯合形成通道模式的證據。 由於 CPC 套上α-環糊精形成錯合物插層黏土之單重峰明顯的出現, 表示錯合物仍然存在於黏土層間。插層後的黏土所表現的吸收峰相較 於其他的訊號較為寬廣,主要原因是因為插層劑進入黏土層間造成插 層劑的應答速度變慢的關係,導致改質後的黏土有較寬的半高寬。



## 4.6.5 玻璃轉移溫度之分析

圖 4-8 表示其純的聚苯乙烯與插層劑改質之奈米複合材料之微差 熱掃瞄卡計圖。表 4-1 為微差熱掃瞄卡計測量後所整理的結果,純的 聚苯乙烯的玻璃轉移溫度為 100℃,CPC 改質黏土與 CPC 套上α-環 糊精形成錯合物改質黏土之玻璃轉移溫度分別為 102℃與 106℃。黏 土的存在減緩其聚苯乙烯分子鏈的運動,造成有較高的玻璃轉移溫 度。分散較佳的奈米複合材料 (CPC 套上α-環糊精形成錯合物插層 黏土) 相較於 CPC 改質黏土之奈米複合材料有效的減緩其高分子鏈 的運動。

## 4.6.6 熱重量損失之分析

圖 4-9 表示純的 CPC 與 CPC 套上 α-環糊精形成錯合物之熱重量 損失曲線。CPC 套上α-環糊精形成錯合物在高溫下裂解其溫度為 284°C, CPC 裂解温度為 220°C。因此, CPC 套上  $\alpha$ -環糊精形成錯合 物進而改善其 CPC 插層劑之熱穩定性。  $\alpha$ -環糊精的存在能夠保護 CPC 避免提早裂解而增加其熱性質。圖 4-10 表示純的聚苯乙烯與奈 米複合材料的熱重量損失曲線。兩種插層劑改質之聚苯乙烯奈米複合 材料比純的聚苯乙烯有較高的熱裂解溫度,其 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精形 成錯合物插層黏土的奈米複合材料之熱穩定性介於上述兩者之中, CPC 套上α-環糊精形成錯合物改質的奈米複合材料在 5%之熱重量 損失溫度較純的聚苯乙烯高 33℃。CPC 改質之奈米複合材料之穿透 式電子顯微鏡圖表示為插層與脫層結構同時存在。CPC 改質之奈米複 合材料在5%之熱重量損失溫度較純的聚苯乙烯高18℃。表4-1 為奈 米複合材料所整理的結果。 奈米複合材料包含 α-環糊精具有較高的 高溫鍛燒後之殘留量 ( char yield ),其lpha-環糊精的存在有效改善其聚 苯乙烯的熱重量損失溫度。我們觀察其 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精形成錯合 物改質之奈米複合材料在 50%下具有較高的熱重量損失溫度,由於 CPC 改質之奈米複合材料在 50%之熱重量損失溫度與純的聚苯乙烯 相同。我們可以明確的瞭解 CPC 改質之奈米複合材料沒有明顯改善 聚苯乙烯的熱裂解溫度。相對的,CPC 套上α-環糊精形成錯合物改 質之奈米複合材料明顯的改善其聚苯乙烯之熱穩定性。

#### 4.7 結論

我們製備 CPC 改質之奈米複合材料主要具有脫層結構與一部分 的插層結構,CPC 套上 $\alpha$ -環糊精形成錯合物改質之奈米複合材料具 有完整的插層結構。我們用 X 光繞射光譜儀與<sup>13</sup>C 核磁共振光譜儀分 析進一步確認 CPC 插層劑有進入α-環糊精內。H 共振光譜分析證 明 CPC α-環糊精形成錯合物之化學計量比為 1:2(一個 CPC 分子套 上兩個 $\alpha$ -環糊精分子)。熱重損失曲線表示其 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精具 有較高的熱穩定性相較於 CPC 之下。我們使用 X 光繞射儀確認插層 劑成功插層於黏土層間, X 光繞射儀的數據表示 CPC 套上 $\alpha$ -環糊精 形成錯合物改質之層間距離較 CPC 改質之層間距離高。熱重量損失 儀所測得的結果指出 CPC 套上α-環糊精改質之奈米複合材料較純 的聚苯乙烯與 CPC 改質之奈米複合材料開始之熱裂解溫度較高。CPC 套上 $\alpha$ -環糊精形成錯合物存在於黏土中增加聚苯乙烯之熱穩定性, 奈米複合材料之玻璃轉移溫度較純的聚苯乙烯高。

# 4.8 參考文獻

[1] Pinnavaia TJ. Science 1983; 220: 365.

85

- [2] Zanetti M, Lomakin S, Camino G. Macromol Mater Eng 2000; 279:1.
- [3] Giannelis EP. Appl Organomet Chem 1998; 12: 675.
- [4] Theng BK, G Formation and properties of clay-polymer complexes; Elsevier: New York, 1979.
- [5] Alexandre M, Dubois P. Mater Sci Eng 2000; 28: 1.
- [6] LeBaron PC, Wang Z, Pinnavaia TJ. Appl Clay Sci 1999; 15: 11.
- [7] Vaia RA, Ishii H, Giannelis EP. Chem Mater 1993; 5: 1694.
- [8] Usuki A, Kojima Y, Kawasumi M, Okada A, Fukushima Y, Kurauchi T, Kamigaito O. J Mater Res 1993; 8: 1179.
- [9] Okada A, Kawasumi M, Usuki A, Kojima Y, Kurauchi T, Kamigaito O, Mater Res Soc Symp Proc 1990; 171: 45.
- [10]Okada A, Kawasumi M, Kuraurchi T, Kamigaito O. Polym Prepr 1987; 28: 447.
- [11]Kojima Y, Usuki A, Kawasumi M, Okada A, Kurauchi T, KamigaitoO. J Polym Sci Part A: Polym Chem 1993; 31: 983.
- [12]Usuki A, Kojima Y, Kawasumi M, Okada A, Fukushima T, Kurauchi T, Kamigaito O. J Mater Res 1993; 8: 1179.
- [13]Yano K, Usuki A, Okada A, Kurauchi T, Kamigaito O. J Polym Sci Part A: Polym Chem 1993; 31: 2493.
- [14]Okada A, Usuki A. Mater Sci Eng 1995; 3: 109.
- [15]Lan T, Pinnavaia T. J Chem Mater 1994; 6: 2216.
- [16]Lan T, Pinnavaia TJ. Chem Mater 1994; 6: 573.
- [17]Lan T, Kaviratna PD, Pinnavaia TJ. Chem Mater 1995; 7: 2144.
- [18]Messersmith P, Giannelis EP. J Polym Sci Part A: Polym Chem 1995;33: 1047.

- [19] Messersmith P, Giannelis EP. Chem Mater 1994; 6: 1719.
- [20]Gilman JW, Jackson CL, Morgan A, Harris R, Manias E, Giannelis EP, Wuthenow M, Hilton D, Phillips SA. Chem Mater 2000; 12: 1866.
- [21]Burnside SD, Giannelis EP. Chem Mater 1995; 7: 1597.
- [22]Bender ML, Komiyama M. Cyclodextrin Chemistry, Springer-Verlag: Berlin, 1978.
- [23]Tseng CR, Wu JY, Lee HY, Chang FC. Polymer 2001; 42: 10063.
- [24]Tseng CR, Lee HY, Chang FC. J Polym Sci Part B: Polym Phys 2001;39: 2097.
- [25] Wu HD, Tseng CR, Chang FC. Macromolecules 2001; 34: 2992.
- [26]Tseng CR, Wu JY, Lee HY, Chang FC. J Appl Polym Sci 2002; 85: 1370.
- [27]Tseng CR, Wu HD, Wu JY, Chang FC. J Appl Polym Sci 2002; 86: 2492.
- [28]Cristian CR, Constantin L, Alan ET. Macromolecules 2001; 34: 1318.
- [29]Hua J, Goh SH, Valiyaveettil S. Macromolecules 2002; 35: 1399.

Sample	Clay	$T_{\rm g}, \ ^{\circ}{ m C}$	<i>T</i> <sub>0.05</sub> , °	$T_{0.5}, \ ^{\circ}C$	Char at 600	0
	content, %	а	C <sup>b</sup>	с	C, %	
PS	0	100	390	424	0	
CPC/Clay/PS	3	102	408	424	2.9	
α-CD/CPC/Clay/	2 10( 10)		450	5 0		
PS	s 🧃	ES	425	452	5.8	
		185				

表 4-1. 聚苯乙烯奈米複合材料之熱性質分析

<sup>a</sup>玻璃轉移溫度  $(T_g)$ .<sup>b</sup>熱重量損失5%的裂解溫度  $(T_{0.05})$ .<sup>c</sup>熱重量損失50%的裂解溫度 $(T_{0.5})$ .



圖示 4-1. 利用插層劑 CPC 套上環糊精形成錯合物用來插層黏土.



圖 4-1.X 光繞射圖 (a) 純的  $\alpha$ -環糊精 (b) 插層劑 CPC 套上  $\alpha$ -環糊

精形成之錯合物.



圖 4-2. X 光繞射圖 (a) 純的黏土 (b) 插層劑 CPC 插層黏土 (c) 錯 合物插層黏土.



圖 4-3. 利用乳化聚合製備聚苯乙烯奈米複合材料測量之 X 光繞射圖 (a) CPC 改質黏土的奈米複合材料(b) 錯合物改質黏土的奈米複合 材料.



圖 4-4.CPC 改質黏土的奈米複合.材料之穿透式電子顯微鏡圖(左)



圖 4-5. 錯合物改質黏土的奈米複合.材料之穿透式電子顯微鏡圖(左) 低倍率(右)高倍率.



圖 4-6. 插層劑 CPC 套上  $\alpha$  -環糊精形成知錯合物所測量之 <sup>1</sup>H NMR

光譜圖 (500 MHz).



圖 4-7.<sup>13</sup>C 核磁共振光譜圖 (a)純的α-環糊精 (b)CPC 套上環糊精的 錯合物(c) 錯合物插層黏土.



圖 4-8. 測量玻璃轉移溫度(a)純的聚苯乙烯(b) CPC 改質黏土的

奈米複合材料(c) 錯合物改黏土的奈米複合材料.



圖 4-9. 熱重量損失曲線(a) 插層劑 CPC (b)錯合物.



圖 4-10. 在氮氟下, 奈米複合材料的熱重量損失曲線(a)純的聚苯乙烯(b) CPC 改質黏土的奈米複合材料(c) 錯合物改質黏土的奈米 複合材料.