

#### 一、前言

奈米材料尺度介於巨觀塊材與微觀原子 之間,一方面具有塊材性質,另一方面又有 類似原子特性。奈米材料之物理及化學性 質,與傳統材料有明顯差異,在半導體光學 元件、奈米檢測器及生醫材料之應用極具潛 力<sup>(1~3)</sup>,可應用產品如圖一所示。

### 二、量子點理論背景

量子點晶體僅有數奈米,故其載子 (Carrier)受到量子侷限效應(Quantum Confinement Effect),傳輸性質受到影響, 使得能帶結構產生變化,因此量子點之發光 性質與塊材相異,較著名的材料如砂,為間 接 能 隙 半 導 體 (Indirect bandgap semiconductor),因受到量子侷限效應的影 響,量子點之能帶結構近似直接能隙半導體 (Direct bandgap semiconductor),在可見光 範圍具有發光行為。

利用膠體化學法在高溫非水相溶液中, 所合成之II-VI族化合物半導體量子點,如 CdX(X=S,Se,Te)及ZnX(X=S,Se,Te)量子 點,說明了量子侷限效應最佳的例子。1993 年MIT之M.G.awendi教授與其工作團隊在美國化學協會期刊(Journal of American Chemical Society)發表高溫非水相聚合之硒化鎘膠體量子點,此法所生成之硒化鎘奈米 晶體具有良好結晶度、尺寸分布均匀、光電性質佳;最重要的是,原來發光波長在紅外光範圍的之硒化鎘塊材,其光激發光波長藍移至可見光,且發光波長可由尺寸調整,此一發展造就了量子點之研究熱潮。圖二為工研院所合成量子點之穿透式電子顯微鏡照片。

文獻所載,理論上量子點之發光效率可 接近100%,然而,因量子點僅數奈米,晶 體表面曲率甚大且有懸擺鍵的存在,使得發 光效率降低。在1996~1998年間P. Guyot-Sionnest、M.G.Bawedi及A.P.Alivisatos教 授分別發表了在硒化鎘膠體量子點外,成長 高能隙殼層材料如硫化鋅的論文,其研究發 現在硒化鎘膠體量子點外包覆高能隙之殼 層,可大幅提升其發光效率,係因高能隙之 層,可大幅提升其發光效率,係因高能隙之 加移除 晶體表面不發光之缺陷,故此種核/殼量子點 (Core/shell quantum dots)之發光效率可接近 100%(圖三),圖四為M.G.Bawedi教授發表 之核/殼量子點穿透式電子顯微鏡照片。



圖一 量子點之應用產品

目前發光元件若要改變發光顏色,須使 用不同的發光材料,然而量子點除了發光效 率高外,最具優勢的是可由粒徑調整發光波 長。相較於傳統無機或有機發光材料,想要 改變材料發光波長,一般需利用其他元素或 官能基改變材料組成或結構,以此方法較耗 時耗力,且無法大幅位移發光波長。膠體量 子點之光激發光譜如圖五所示,由左至右量 子點粒徑為2.5~5.5nm,其發光波長由 510~630nm,肉眼見為由藍綠光變成紅光。 除紅光外,光激發光尖峰之半高寬皆小於 30nm,此表示量子點粒徑分佈均匀,由光 譜與電子顯微鏡推斷,分佈小於±10%。圖 六為MIT實驗室將不同粒徑之硒化鎘量子點



圖二 由氧化物在非水相所合成之硒化鎘量子點<sup>(4)</sup>



圖三 核/殼量子點之位能侷限示意圖



奈米專欄 ······

## 圖四 由有機金屬在非水相所合成之硒化鎘量 子點,A 為硒化鎘量子點;B 為核/殼硒 化鎘/硫化鋅量子點



圖五 工研院之硒化鎘膠體量子點光激發光譜



圖六 M.G.Bawedi 實驗室展示之硒化鎘膠體量 子點照片(由左至右為藍光到紅光)

# 三、量子點/導電分子複合發光材 料及有機/無機複合發光二極 體 (Organic-Inorganic LED, OI-LED)

發光二極體(Light Emitting Diodes, LEDs)為一種電激發光元件,其重量輕、體 積小、反應速度快且無污染,被視為下一世 代的照明產品。然而,目前商業化之發光二 極體大部分為半導體磊晶結構,發光波長調 整需藉由磊晶層之組成調整,製備程序較複 雜,機台昂貴。另一方面,有機發光二極體 雖然製程較簡易,機台成本較低,但因有機 材料較不穩定,較令人質疑產品之可靠度。

具發光特性之半導體量子點為無機材 料,發光效率高,並可由尺寸調整發光波 長,如硒化鋅量子點可發波長360~440nm之 紫外光或藍光;硒化鎘量子點約可發 460~640nm之可見光;磷化銦量子點約可發 640~730nm之紅外光;砷化銦量子點約可發 900~1,500nm之紅外光。若以量子點作為發 光二極體之發光層,則發光二極體可任意調 控發光波長,甚至可混合不同發光顏色的量 子點,作為多種波長或是白光發光二極體。

雖然前述之膠體量子點光電性質極為優 異,但因膠體量子點是球型晶體,難以直接 製成為光電元件,故應用受限。幸運的是, 我們可以將膠體量子點與有機(高)分子摻混 後,輕易的借用有機高分子發光二極體的元 件製程,以製備量子點光電元件。在有機分 子的選擇,可依據不同的用途,選擇導電性 與非導電性分子,若是要製備發光二極體, 導電性分子因具導電性,電荷傳輸性質較 佳,適合作為量子點之基質。圖七簡單說明

······· 奈米專欄 化工資 Nano Topic

量子點/導電高分子複合物結合了有機及無機 材料之優點。

膠體量子點與導電性分子相混合後,可 得類似半導體異質接面的量子井結構。因載 子在量子點晶體內受到三度空間的侷限,故 每一個量子點皆可視為三維位能井。在理想 狀況下,導電分子基質內以萬計之量子點皆 為位能井,所以可以預期的是,此種結構之 發光二極體或雷射二極體之光電性質,將遠 超過傳統發光或雷射元件,如圖八所示。

1998年M.G.Bawendi教授及其研究團 隊,將硒化鎘量子點與導電高分子PPV掺 混,製成有機/無機異質結構之發光二極體, 首度揭露了以量子點作為發光層之電激發光 元件,雖然其所製之元件發光效率較低,但 因可藉由不同粒徑之量子點粒徑與PPV掺 混,故可輕易的改變發光二極體之發光波 長。另外,因製備方法類似高分子有機發光 二極體,製程簡單且可大面積塗佈,故應用 潛力十足,如圖九所示<sup>(5)</sup>。

2002年M.G.Bawendi教授及其研究團隊 在Nature上發表新型的量子點電激發光元 件,將Monolayer之硒化鎘/硫化鋅量子點作 為發光層<sup>(6)</sup>,利用有機小分子發光二極體的 製程,以TPD及Alq作為載子傳輸層,製成 似三明治結構之有機/無機複合發光二極體, 元件之發光效率較先前之量子點電激發光元 件高出25倍,達1.6cdA<sup>-1</sup>@2,000cdm<sup>2</sup>,並證 實以膠體量子點作為發光二極體之可行性。 目前發光顏色仍有部分來至於有機分子,不 但發光波長可輕易的由不同粒徑之量子點所 控制,並因量子點理論發光效率高,未來可



圖七 量子點/導電高分子複合發光材料之優點



圖八 量子點/導電分子之異質接面及位能示意圖



圖九 MIT所發展之量子點發光二極體,其結構 為有機無機異質結構,無機量子點為 3nm之CdSe,有機導電高分子則為PPV NanoTopic訊與商情

能實現發光效率趨近於100%之發光元件, 其元件結構如圖十所示<sup>(7)。</sup>

#### 四、量子點/導電分子共聚合技術

目前製備膠體量子點光電元件,皆為直 接與有機(高)分子摻混,使得量子點在



圖十 在Nature上所展示之膠體量子點發光二 極體,發光層為硒化鎘量子點,發光波 長可藉由不同粒徑之硒化鎘量子點改變



圖十一 膠 體 硒 化 鎘 量 子 點 / 導 電 高 分 子 OC1C10-PPV之光激發光譜圖, 左為 導電高分子; 右為量子點<sup>(8)</sup> 高分子基質內,可能會有凝集或相分離現 象,造成缺陷增加,降低元件之光電效率。 除了量子點表面改質外,讓量子點在高分子 基質內分散更好的方式,是直接將量子點與 高分子進行共聚合。

圖十一為工研院聚合之導電高分子 OC1C10-PPV及硒化鎘膠體量子點之個別的 光激發光譜。OC1C10-PPV發光尖峰位置約 在555nm,半高寬約為50nm;量子點發光尖 峰約在590nm,半高寬則約為26nm。為瞭解 量子點與導電高分子共聚合之機制,研究人 員將硒化鎘量子點分別與OC1C10-PPV及其 前驅物摻混並聚合,經由光激發光及分子量 分析可知,硒化鎘膠體量子點與聚合完成後 之OC1C10-PPV 掺混, OC1C10-PPV 之分子 量及分佈並不會受到量子點影響,而光激發 光譜則為混合了原兩種材料之光譜。然而, 若量子點與OC1C10-PPV前驅物溶液共聚 合,量子點將會影響在OC1C10-PPV之分子 量及分佈,推斷為量子點影響OC1C10-PPV 之聚合反應,光激發光譜亦顯示了共聚物之 光譜變寬,但仍為混合了兩材料之光譜 (圖十二)。

# 五、量子點改善有機電激發光元 件發光效率

量子點另外一個較特別的應用是可以改 善有機發光二極體(Organic Light Emitting Dides, OLEDs)之載子傳輸。

柯達公司在1987年以真空蒸鍍製作第一 個雙層式有機發光二極體,大幅提昇有機發 光元件之發光效率及穩定性<sup>(9)</sup>。1990年劍橋 大學亦報導了利用共軛高分子所製作的有機 發光元件,引發了第二波的有機發光元件的 研究熱潮<sup>(10)</sup>。有機發光顯示器被認為是最有 可能取代TFT-LCD,成為下一世代平面顯示 器。OLEDs顯示技術之所以獲得廣大的青 睞,主要是它具有輕、薄、廣視角、高對 比、低耗電、高應答速度、全彩化,以及可 撓曲化的特性。

近年來有研究顯示,將適當比例的量子 點摻混於高分子OLEDs時,可增進電荷載子 的傳輸效率,並降低元件驅動電壓,改善元 件發光效能<sup>(11~12)</sup>。S.A.Carter等人於1997年 的研究中指出,將氧化物量子點摻混於發光 高分子PPV中,可有效提升元件發光亮度及 效率,並提高元件注入電流密度<sup>(12)</sup>。此外, V.Bliznyuk等人亦指出,將量子點材料,以 單層的方式直接鍍覆於ITO玻璃基材時,亦 可使高分子OLEDs之發光效能獲得提升。

2003年工研院即委託清華大學材料系周 卓煇教授實驗室,研究量子點在有機發光二 極體之發光特性。利用II-VI族量子點與導電 分子摻混,製備高分子及小分子有機/無機混 成發光元件,研究發現II-VI族量子點亦可有 效提升元件之發光亮度,並降低元件驅動電 壓,元件為較寬廣之白光光譜,經由量子點 條件的控制亦可得到單色光譜,元件之I/V 圖形如圖十三所示。

### 六、結論

在2005年2月日本東京之國際奈米展, 隨處可見研究量子點之公司或組織,顯示量 子點在未來發展之重要性。目前半導體膠體 量子點於國際發展已十餘年,國內近五年來 也越來越多研究團隊參與,目前半導體量子 點的應用為光電元件及生物標記。然而,目 前量子點及其元件尚有許多物理及化學性質 尚待釐清,而藉由應用性的研究將有助於更



圖十二 硒化鎘量子點/導電高分子OC1C10-PPV 共聚物之光激發光譜圖,樣品A為硒化鎘 量子點與導電高分子之摻混物;樣品B則 為導電高分子與硒化鎘量子點之共聚合 物,其中量子點含量皆為5wt%<sup>(8)</sup>



圖十三 有機/無機量子點發光二極體<sup>(13)</sup>

瞭解其基本特性。量子點未來前途光明,但 要真正能夠成就於生活中的一部份,仍需要 研發人員及經費的投入。

然而,一個有價值及具獨占性的前瞻性 研究, 並不是短期內就可達成。前面提到從 事 量 子 點 研 究 之 團 隊 , 如 MIT 的 M.G.Bawendi教授,自1980年即在貝爾實驗 室從事相關研究,到1993年才在美國化學協 會期刊發表了硒化鎘膠體量子點製備方法, 1997年在物理化學期刊(Journal of Physical Chemistry B)發表硒化鎘/硫化鋅核殼量子點 製備方法,2002年在Nature上發表了硒化鎘 量子點發光二極體之製備方法,到目前為止 其研究仍繼續進行著,前後已近二十年;同 樣的,另一位膠體量子點的專家 UC Berkeley的A.P. Alivisatos教授,亦同樣經 營了超過十年的時間。國內的研究計畫,有 不少如同業界生產線一般,希望研究人員能 著重時效,所以往往要求或期望研發人員能 在短時間內,即能量產出國外頂尖團隊可能 要花數年時間才能得到的成果。但是,基礎 與尖端科技的進步,是需要靠研究人員長時 間的成果與經驗的累積,也許之中有些研發 到最後是失敗的,但是獲取的經驗卻是下一 個成功產品或研究最有力的推手。

#### 參考文獻

- 1. S. Dalmassoa et al., Thin Solid Films 380, 195 (2000).
- H. M. Lin et al., NanoStructured Materials 6, 1001 (1995).
- 3. M. Bruchez et al., Science 281, 2013 (1998).
- 4. 陳學仕等, 2003奈米國家型科技計畫商機探討暨成 果發表會, 146 - 149 (2003).
- 5. H. Mattoussia et al., J. Appl. Phys. 83, 15 (1998).
- 6. S. Coe et al., Nature 420, 800 (2002).
- 7. T. Tsutsui, Nature 420, 752 (2002).
- H. S. Chen et al., Nanotech 2004 Vol. 3, Boston, 34– 36 (2004).
- 9. C. W. Tang et al., Appl. Phys. Lett. 51, 913 (1987).
- 10. J. H. Burroughes et al., Nature 347, 539 (1990).
- 11. W. I. Sha et al., Opt. Lett. 19, 1922 (1995).
- 12. S. A. Carter et al., Appl. Phys. Lett. 71, 1145 (1998).
- 13. H. S. Chen et al., Nanotech 2005, Anaheim (accepted).

#### 【作者資料】

陳學仕 工研院化工所高分子組無機複合高分子 研究室研究員

