# 應用於奈米微影光阻之奈米 複合材料

\*田運宜 \*\*李宗銘 \*李巡天 \*\*\*黃淑禎 \*\*\*陳凱琪 工研院工業材料研究所 電子有機材料組 *奈米混成有機材料計畫* \*研究員 \*\*經理 \*\*\*副研究員

#### 摘 要

「溦小化」是21世紀科技發展中的一項重要課題,而在溦小化過程中奈米溦影技浙為用於製作 奈米導線、奈米元件或是奈米感測器等細小機構之重要手段,帷此項技浙的發展受到光阻性 質影響甚巨,為了達到奈米溦影嚴苛之規格,傳統單一成份光阻已不敷使用,因此本文將簡 單說明目前有機/有機與有機/無機奈米複合材料光阻之發展現況。

#### 關鍵詞

奈米溦影(Nano-lithography); 奈米複合材料(Nano-composites); 奈米混成物(Nano-hybrid); 有機/有機(Organic/Organic); 有機/無機(Organic/Inorganic)

## 前言

隨著科技進步,各項電子產品在 輕、薄、短、小的規格下要求高記憶容 量、處理速度與低能源損耗,因此其元件 線寬越做越窄、密度越來越高,目前半導 體線寬已經達到0.13µm。微影製程為半 導體工業關鍵技術,而依據美國半導體工 業協會(SIA)的推測,超大型積體電路 (ULSI)之線寬將於2006年前進入100 nm的 尺度範圍,然因傳統微影技術之極限介於 微米尺寸,所以目前發展出以X-ray、Ebeam、Ion-beam或Extreme Ultraviolet等為 光源之奈米微影製程(Nanolithography); 再則基於光源的變化與工作條件嚴苛等原 因,光阻選用得較以往更為嚴謹。

傳統微影光阻主要可分為電子束(Ebeam)用之鏈分解型(Chain-scission)光阻 及深度紫外光(Deep UV)用的化學增幅型 (Chemically Amplified)光阻;就鏈分解型 光阻而言,以PMMA使用得最多,一般 來說藉電子束照射引起高分子斷鏈後,導 致其與未曝光區域溶解度差異而顯影;至 於化學增幅型光阻則是由高分子、光酸發 生劑(PAG)及溶劑所組成,於紫外光激發 下產生路易士酸(Lewis Acid)或布朗士特

酸(Bronsted Acid)等光酸發生劑後,加熱 反覆催化鄰近之酸敏感性官能基(增幅 效應)造成高分子溶解度變化,於顯影 過程中顯出所需的圖案。不過此兩類有 機光阻之抗蝕刻、熱穩定等物性普遍不 佳,且時常發生圖案坍蹋(Pattern Collapse)與平整度(Roughness)不良的現 象,因而無法滿足奈米微影所要求之超 高解析度與對比性,儘管使用無機光阻 可以改善部分問題,但是複雜耗時的製 程與昂貴的成本卻大大侷限著其實用 性。

基於單一材料無法達到奈米微影光 阻之規格,結合兩種成分以上的複合材 料光阻應運而生:原本目的是為了有效 加成各組成之優點,但往往因為其分散 形態、界面性質不佳或微粒尺度過大而 結果不如預期。不過自1990年代奈米複 合材料開始發展以來,其特殊的分散形 態讓許多問題迎刃而解:奈米複合材料 之定義為當固態相大於一(兩相以上) 時,至少有一相是以奈米尺度分散的複 合材料,分散形態大致如圖一所分類; 而可應用於奈米微影光阻之高分子奈米 複合材料,依添加物的不同,可分為金 屬/高分子、無機陶瓷粉末/高分子、碳化

## 應用於奈米微影光阻之 奈米複合材料

#### 一、C<sub>60</sub>/高分子奈米複合材料

自C<sub>60</sub>被發現以來,基於其奈米尺度 之粒徑和本身結構的可變性,應用範圍 相當廣泛:Tada和Kanaya等人曾利用C<sub>60</sub> 作為負型光阻,藉由照光聚合反應後結 構變化所導致之溶解度差異予以顯影, 可得到20 nm的解析度:至於Robinson則 使用電子束曝光造成C<sub>60</sub>斷鏈,來改變其 溶解度以達到顯影目的。惟C<sub>60</sub>價格昂貴 且加工性差,大幅減低了應用空間,因 此C<sub>60</sub>/高分子奈米複合材料隨之產生。

Ishii等人將C<sub>60</sub>摻入電子束型光阻 ZEP520(分子結構示於圖三);以芳香



▲圖一 奈米複合 材料分散形態種 類:(a) Cluster; (b) Multilayer; (c) Nano-grained Coating; (d) Nanophase



族溶劑溶解 $C_{60}$ 後與ZEP520進行攪拌,形 成圖四(a)般之分散形態。傳統光阻的分 子結構較為脆弱,儘管其中含有抗蝕刻 基團,而旋轉塗佈上基材的薄膜,表面 上看起來雖然平貼緊密,但内部仍有許 多空間如圖四(b)般未被填滿,以致蝕刻 分子可藉該自由空間擴散而產生側蝕, 並於顯影過程中引起圖案坍蹋之現象, 示於圖五(a)。就 $C_{60}$ /高分子奈米複合材料 而言,因 $C_{60}$ (尺寸僅0.7 nm)可填補原

ZEP520

-CH<sub>2</sub>

CH<sub>3</sub>

 $-CH_2$ 

本光阻内之自由空間形成如圖四(a)的分 散形態,所以能有效增加機械特性、抗 蝕刻性並減少側蝕效應。此外C<sub>60</sub>熔點將 近700°C,則在高溫下其可限制分子鏈運 動而增加尺寸熱穩定性;結合上述各項 添加C<sub>60</sub>之正面效應,經顯影過程後則可 解決圖案坍蹋等問題,而得到高解析 度、軸向比(Aspect Ratio)的奈米圖案,如 圖五(b)所示。

至於C<sub>60</sub>之抗蝕刻效應則從圖六中發 現,添加10 wt %的C<sub>60</sub>至ZEP520時,蝕刻 速率較純ZEP520下降15%,當C<sub>60</sub>含量增 加至30 wt%時蝕刻速率更減低25%,不過 在此組成中基於分散性變差之緣故,其 解析度與對比性皆不佳。此種C<sub>60</sub>/高分子 奈米複合材料光阻的解析度和熱穩定



▶圖三 ZEP520光

阻與C。之分子結構

ZEP520 奈米 複合材 料與(b) ZEP520 之内

▼圖□ (a)C<sub>60</sub>/

性,可由圖七中的比較得知,當純 ZEP520加熱至120°C時顯影圖案變得模 糊,而至150°C時則完全消失:不過添加 10 wt%的C<sub>60</sub>至ZEP520時,其顯影圖案一 直都維持得非常清楚(R.T.~150°C),由此 可知C<sub>60</sub>的確可限制ZEP520之運動來增加 光阻的熱尺寸安定性:另外,從圖八中 發現該奈米複合材料光阻圖案線寬從45 nm至25 nm時都相當清晰。惟純C<sub>60</sub>成本 較高,因此為了降低成本提高此材料之 實用性,目前已有人改用C<sub>60</sub>/C<sub>70</sub>的混合物 添入ZEP520中,且發現結果特性與C<sub>60</sub>/ ZEP520相去不遠。

## 二、POSS/高分子奈米複合材料

POSS(Polyhedral Oligosilsesquioxane)大小約為1.5 nm,依據Gonsalves等 人研究發現,若在光阻高分子的主鏈接 上POSS時,其材料之對比性可以在不犧 牲感光度的情況下獲得改善。一般來說 此 種 光 阻 高 分 子 是 由 P O S S 、 MMA(Methyl Methacrylate)與TBA(Tertbutylacrylate)在溶液中聚合而成,分子結 構示於圖九(a)。經X-ray曝光測試後得 知,當MMA/POSS比例為85.7/14.3時,感 光度變化不大,但是對比度卻大幅增 加,因此當無機POSS以奈米尺寸分散在 高分子光阻中時,並不會破壞材料之感 光性,且基於無機物的穩定性,進而可 有效增加對比度滿足奈米微影之規格。 此外,這樣的分子結構設計觀念同樣得 以應用於化學增幅型光阻中;以Wu等人 研究結果為例,利用TBMA(Tertbutyl Methacrylate)當作耦合劑,將POSS接上 化學增幅型光阻高分子上,以波長193 nm的光源曝光,所得之圖案有不錯的感 光性與解析度,而且藉著無機材POSS阻 描,也可提升其對O2電漿RIE的抵抗能力,不過因為POSS本身較為疏水,所以和PAG之相容性不佳;為了改善這樣的情形,則將PAG以共聚合方式反應形成圖九(b)之結構來增加彼此的相容性。

#### 三、 奈米粉體/高分子奈米複合材料

#### 1. 直接分散法

直接將表面改質後的奈米粉體添入 高分子光阻中,期待藉無機奈米粉體來 增加光阻之尺寸安定性、抗蝕刻性、對 比性與解析度等。Merhari等人將經Silane 改質過後的SiO<sub>2</sub>奈米粉體(尺寸1 nm~2 nm)直接加入ZEP520中摻混,發現此奈 米材料抗蝕刻能力顯著增加,隨之側蝕 效應減低。這個現象主要歸功於SiO<sub>2</sub>的原 子序大於有機高分子,具有較大之能力 阻擋電子行進,所以當SiO<sub>2</sub>奈米粉體均匀 分散在基材中時,可有效限制電子運動



造成屏障效應(Blocking Effect),將電子 侷限於曝光區而避冤和未曝光區域作 用;再則,因為SiO,本身擁有較佳的抗蝕 刻性,使得此種SiO,粉體/ZEP520奈米複 材光阻對O,電漿RIE之對抗力也大幅上 揚,其中以添加4wt% SiO,奈米粉體的組 成表現最顯著,從圖十(a)中發現,當40 nm大小之電子束於純ZEP520上寫下線路 時,得到線寬約為131 nm,但是在同樣 條件下以電子束與SiO。粉體/ZEP520奈米 複材作用時,卻可得到47 nm的線寬,由 此證明微影特性之改善,不過基於分散 性變化的緣故,使得該奈米複材光阻在 膜厚300 nm~400 nm間表現最出色;至於 高SiO,組成(7 wt %、15 wt %)則因相容性 不佳而有相分離現象,導致微影解析度 下滑。

2. 即成(In-situ)分散法

本法重點在於"即成反應"之觀 念:在微影過程中同時形成奈米粉體/高 分子中的奈米粉體或是高分子。接下來 分為"即成高分子"與"即成奈米粉體" 兩體系來說明。

在奈米粉體/即成高分子製程中,首 先將奈米粉體表面予以改質,藉耦合劑 作為高分子單體和奈米粉體間之橋樑, 於曝光中引發曝光區奈米粉體表面的高 分子單體進行聚合反應,溶解度產生變 化得以在顯影過程中與未曝光區做出區 隔;Fedynshyn等人將8 nm~10 nm的SiO<sub>2</sub> 奈米粉體利用MPS(3-trimethoxysilyl Propylmethacrylate)予以表面處理後,讓 大量的TBA單體吸附在表面並使之聚 合,發現聚合前後的粉體溶液對鹼性顯 影液之溶解度差異極大;再則經由測試 得知此奈米粉體/高分子光阻的感光性並 不遜於純高分子光阻,且其對O<sub>2</sub>或Cl<sub>2</sub>電 漿RIE之抵抗能力顯著增強;由上述種種 優點驗證該奈米複材在光阻上的可應用 性。

即成奈米粉體/高分子主要用於導線 成形,並將微影和沈積金屬導線兩段製 程簡化為一步:製備方式為將高分子或 其他改質劑被覆在金屬離子(如Pd、Pt、 Au、Cu離子…等)周圍,以微胞的形式 均匀分散在低沸點溶劑中,之後把該溶 液塗佈於基材表面,並利用電子束照射 欲沈積金屬導線的位置,藉裂化金屬離 子周圍之改質劑或高分子,讓金屬原子 在基材上沈積為導線,至於未曝光區的 金屬離子則在顯影過程中除去,製程簡 單示於圖十一。Reetz等人在THF中利用





http://www.materialsnet.com.tw

(C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>)<sub>4</sub>N<sup>+</sup>Br·改質2 nm大小之Pd後,旋轉 塗佈於GaAs上成一薄膜,經電子束曝光 寫下如圖十二(a)般的結果,並經顯影得 到線寬50 nm之Pd導線,如圖十二(b)所 示。另外此製程導線粗細可藉電子束密 度高低或曝光時間長短來控制。

另外一種即成沈積金屬法,則是將 欲顯出的圖案以PMMA為遮罩覆蓋在基 材上,再將經檸檬酸處理過的金奈米粉 體塗佈於表面附有APTS(3-(2-aminoehtylamino) Propyltrimethoxysilane)之基材,負 電荷分佈在金顆粒表面導致所沈積之金 導線為單一分子層,結構示於圖十三 (a),而沈積結果則如圖十三(b)所示。

3. 自我組裝法

就電子束微影系統而言,電子在高 分子光阻中會發生散射,藉著彈性或非 彈性碰撞方式破壞未曝光區,導致相鄰 之曝光圖案會互相影響,此現象稱為鄰 近效應(Proximity Effect)。早期藉著改變 電子束密度和光阻膜厚來減低該效應, 而最近Merhari等人則提供一種具有固定 方向性的奈米粉體、奈米桿(Nanorod)/高 分子光阻,嘗試以奈米粉體自我組裝 (Self-assembly)成規則排列之電子束通 道,希望高原子序的奈米粉體能阻絕電 子側面散射,讓電子束與光阻間只有垂 直方向之作用;此材料是經具有自我組 裝能力的奈米粉體或奈米桿分散在高分 子光阻後,利用特定作用力(如磁力、 分子間作用力等)促成奈米粉體或奈米 桿排列成電子束通道。以Fe<sub>3</sub>O<sub>1</sub>、 Fe,O,/PMMA系統為例,製備流程示於圖 十四;首先將FeCl,與FeCl,之混合液(或 單一溶液)以加熱或反應的方式形成 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>奈米粉體或Fe<sub>3</sub>O<sub>3</sub>奈米桿,當表面被 覆上Silane後,和MMA單體連接隨之進 行聚合,使得奈米粉體或奈米桿混亂地 分散在PMMA中,之後將該奈米複材光 阻塗上基板,在除溶劑的過程中外加磁 場,利用磁力引發Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>奈米粉體或Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 奈米桿朝固定方向排列,於自我組裝完 畢之同時,除去所有溶劑而固定了奈米







粉體或奈米桿的分散形態,形成如圖十 五所示之電子束通道,藉Fe原子來限制 電子束的作用範圍;不過磁化後之奈米 粉體或奈米桿有可能產生磁場改變電子 束原本的行進路徑。

除了可用自我組裝奈米粉體/高分子 系統所形成之特殊結構來改善微影特性 外,如欲轉移有序規則的奈米圖案時, 高分子之自我組裝單一分子層(Selfassembled Monolayer, SAMS)可充當高解 析度光阻而得到極佳平整度、對比性; 一般說來該單分子層高分子光阻屬於兩 段式共聚合體(Dibolock Copolymer)且擁 有以下特性:(1)自我規則排列週期介於 奈米範疇;(2)適用大面積塗佈;(3)分子 結構對蝕刻效應具選擇性目能搭配無機 層沈積。Moller等人合成了被Polystyreneblock-poly(2-vinylpyridine)和Polystyreneblock-poly(ethylene oxide)所被覆的微胞, 此微胞内含適量之HAuCl<sub>1</sub>或LiAuCl<sub>2</sub>當作 奈米級反應器,當微胞中Au<sup>Ⅲ</sup>被還原成金 粒子後,將該溶液塗在GaAs基板上,金 粒子組裝成六角形的2D結構,最後以O。 電漿去除高分子及金屬簇(Metal Cluster) 得到金粒子(尺寸1 nm~15 nm)以間距 10 nm~200 nm排列之圖案(如圖十六)。

另外Park等人也利用此單一分子層作為光 阻,經不同方式處理後再以蝕刻分別得 到正型或負型的效果,製程示於圖十 七;將分子量33,000之共聚合體Polystyrene-polybutadine(PS-PB)溶於THF後滴在 SiN表面,待溶劑揮發形成50 nm薄膜 (圖十七(a)),接著在高於玻璃轉移溫度 的真空環境下持溫24小時,形成如圖十



▼圖十五 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>奈米桿或Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>奈米粉體經磁場處 理後於PMMA中所形成之電子束通道







http://www.materialsnet.com.tw

▲圖「乚」應用自我組装式所 場處 凸塊製作流程



▲圖十八 (a)自我組裝式光阻經O₃處理後之 光罩形態:(b)經CF₄或CF₄/O₂蝕刻後所得之坑 洞:(c)自我組裝式光阻經OSO₄處理後之光罩 形態:(d)經CF₄/O₂蝕刻後所得之指紋狀凸塊

▶圖十九 (a)高分子一金屬(Au)微胞溶液於 GaAs上所成的凸塊:(b)高分子一金屬(Au)微 胞溶液於GaAs上所成的坑洞

八(a)之規則結構,再以臭氧破壞試片内 PB的C-C鍵結,經水洗滌除去PB,並讓 PS留在SiN表面成為光罩,隨之利用CF 或CF<sub>4</sub>/O<sub>5</sub>進行蝕刻,基於RIE對PS和SiN 的選擇性相同,待蝕刻完PS後於SiN表面 也如圖十八(b)般留下許多坑洞,作用類 似正型光阻,製備流程示於圖十七(b); 至於具負型光阻效應的單分子層光阻, 同樣由PS-PB共聚合體組成,製作過程詳 示於圖十七(c),在SiN表面塗佈PS-PB薄 膜後,以OSO,處理試片促使OS與PB鍵結 成圖十八(c)之形態,再利用RIE蝕刻試 片,基於CF<sub>4</sub>/O,蝕刻PS的能力較OS-PB來 得強,因而最後形成如圖十八(c)所示高 於SiN表面15 nm之指紋凸狀結構。這樣 的概念同樣能應用於其他基材,如在 GaAs上用高分子-金屬微胞溶液得到圖十 九所示之金屬柱狀(a)或凹洞(b)形態。不 過此單分子層光罩基於其週期性的有序 排列,只能製造具特定規律之奈米圖 案,因此如何開發多樣化組裝的單分子 層為目前相當熱門之課題。

## 結語

奈米技術已成為21世紀的一股洪 流,引領著科技的發展,而奈米微影技 術為製造半導體内奈米線寬或微機電之 重要製程:如何選用適當光源與光阻為 奈米微影目前亟待解決的問題,隨著光 源波長從193 nm改變至157nm,就奈米微 影光阻而言,單一成 分光阻之性質已不敷 使用,為了達到優異 的微影解析度、對比 性、抗蝕刻能力,有

機/有機或是有機/無機奈米複合材料都是 極具競爭力之選擇,最近甚至有人將 DNA以Dip Pen處理來作為奈米微影光 阻。此外,自我組裝式光阻與奈米壓印 技術(Nanoimprint)也正蓬勃發展,因此相 信在不久的將來導線奈米化或其他如微 機電、分子元件之製作皆是指日可待。

# 參考資料

- T. Ishii, H. Nozawa, T. Tamamura, Appl. Phys. Lett. 1997, 70, 1110.
- K. E. Gonsalves, J. Wang, H. Wu, J. Vac. Sci. Technol. B 2000, 18,325.
- 3. I. Sondi, T. H. Fedynyshyn, R. Sinta, E. Matijevic, Langmuir. 2000, 16, 9031.
- 4. T. Tada, T. Kanayama, Jpn. J. Appl. Phys. Part 2 1996, 35, 63.
- M. T. Reetz, M. Winter, G. Dumpich, J. Lohau, S. Friedrichowski, J. Am. Chem. Soc. 1997, 119, 4539.
- T. Sato, D. G. Harsco, H. Ahmed, J. Vac. Sci. Technol. B 1997, 15, 45.
- W. J. Dressick, J. M. Calvert, Jpn. J. Appl. Phys. 1993, 32, 5829.
- J. M. Calvert, J. Vac. Sci. Technol. B 1993, 11, 2155.
- F. K. Perkins, E. A. Dobisz, S. L. Brandow, T. S. Koloski, J. M.Calvert, K. W. Rhee, J. E. Koskowski, C. R. K. Marrian, Appl. Phys. Lett. 1996, 68, 550.
- P. Mansky, C. K. Harrison, P. M. Chaikin, R. A. Register, N. Yao, Appl. Phys. Lett. 1996, 68, 2586. M. Park, C. K. Harrison, P. M. Chaikin, R. A. Register, D. H. Adamson, Science 1997, 276, 1401.

