

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公 開 特 許 公 報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2011-99114

(P2011-99114A)

(43) 公開日 平成23年5月19日 (2011.5.19)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>C09K 11/06 (2006.01)</b>	C09K 11/06 680	3K107
<b>H01L 51/50 (2006.01)</b>	H05B 33/14 B	4J032
<b>C08G 61/00 (2006.01)</b>	C08G 61/00	

審査請求 有 請求項の数 3 O L (全 23 頁)

(21) 出願番号	特願2011-14218 (P2011-14218)	(71) 出願人	000005223
(22) 出願日	平成23年1月26日 (2011.1.26)		富士通株式会社
(62) 分割の表示	特願2001-125359 (P2001-125359) の分割		神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番1号
原出願日	平成13年4月24日 (2001.4.24)	(74) 代理人	100091672
(31) 優先権主張番号	特願2000-128364 (P2000-128364)		弁理士 岡本 啓三
(32) 優先日	平成12年4月27日 (2000.4.27)	(72) 発明者	吉川 浩太
(33) 優先権主張国	日本国 (JP)		神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番1号 富士通株式会社内
(31) 優先権主張番号	特願2000-288692 (P2000-288692)	(72) 発明者	木島 正志
(32) 優先日	平成12年9月22日 (2000.9.22)		茨城県つくば市吾妻4丁目5番1号 203棟206号
(33) 優先権主張国	日本国 (JP)	(72) 発明者	白川 英樹
			茨城県つくば市吾妻2丁目10番2号 823棟2号

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 有機発光材料

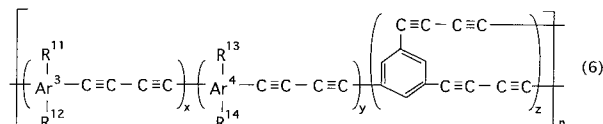
## (57) 【要約】

【課題】ポリマー材料を用いた有機EL素子に関し、発光層の平坦性、発光層構成材料の溶解性を高くすること

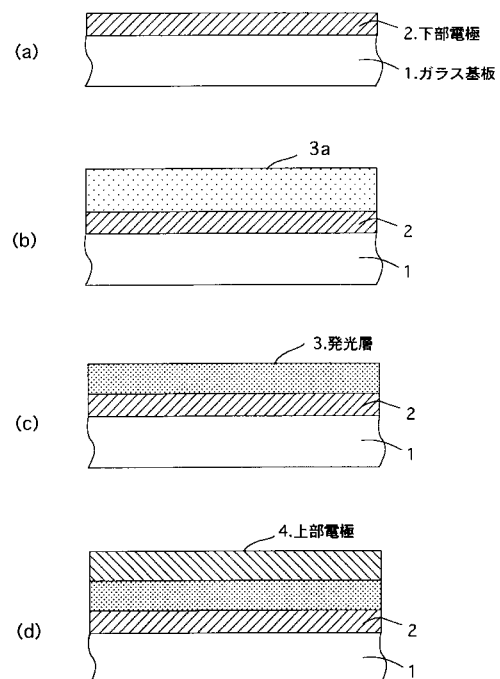
。

【解決手段】化学式(6)で表される有機発光材料。但し、化学式(6)において、 $Ar^3$ は第1のアリーレン基、 $Ar^4$ は第2のアリーレン基を示し、 $R^{11}$ は第1の置換基、 $R^{12}$ は第2の置換基、 $R^{13}$ は第3の置換基、 $R^{14}$ は第4の置換基を示し、 $x$ 、 $y$ 、 $z$ は共重合比を示し、 $n$ は重合比を示す。

## 【化6】



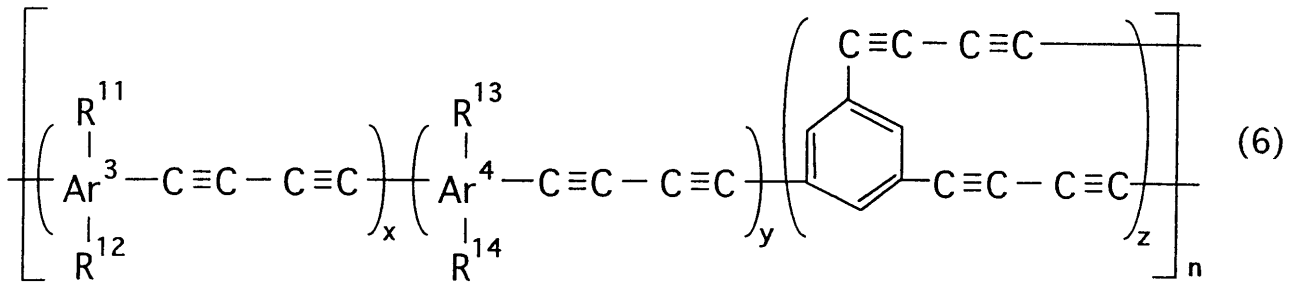
【選択図】 図1



## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

## 【化 6】



10

化学式(6)で表される有機発光材料。

但し、化学式(6)において、 $Ar^3$ は第1のアリーレン基、 $Ar^4$ は第2のアリーレン基を示し、 $R^{11}$ は第1の置換基、 $R^{12}$ は第2の置換基、 $R^{13}$ は第3の置換基、 $R^{14}$ は第4の置換基を示し、 $x$ 、 $y$ 、 $z$ は共重合比を示し、 $n$ は重合比を示す。

## 【請求項 2】

前記第1又は第2のアリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかであることを特徴とする請求項1に記載の有機発光材料。

## 【請求項 3】

20

前記第1、第2、第3、第4の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする請求項1に記載の有機発光材料。

## 【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

## 【0001】

本発明は、有機発光材料に関する。

## 【背景技術】

## 【0002】

近年、平面型ディスプレイパネル、携帯表示機等に適用される有機EL素子の研究開発が盛んに行われている。有機EL素子を用いた表示装置は、高輝度、低電圧駆動、フルカラーが可能である。しかも、有機EL素子から構成される表示装置は、自発光型であって視野角依存性がなく、高コントラストでバックライトが不要であり、応答速度が速く、成膜が容易であり、さらに全体が固体から構成されて衝撃に強く、軽量で低価格の製品の提供が可能であるというように、液晶表示装置(LCD)とは異なる特徴を有している。

30

## 【0003】

有機EL素子は、例えば、透明導電材よりなる下部電極と、有機薄膜(発光層)と、マグネシウム、カリウム等よりなる上部電極とをガラス基板上に順に形成した構造を有し、その全体の厚さを数mm程度まで薄くすることが可能である。そして、下部電極と上部電極の間に直流電圧を印加することによって発光層を発光させ、その光は下部電極及びガラス基板を透過して外部に出力される。有機EL素子は、電極からのキャリア注入により、作動時のみキャリアの数を増加させて再結合により発光させるという、注入型電界発光素子である。なお、有機ELは、有機LEDと呼ばれることもある。

40

## 【0004】

有機EL素子の有機薄膜に用いられる発光材料には、モノマー系材料とポリマー系材料がある。モノマー系材料は、一般に真空蒸着法により成膜され、ポリマー系材料は一般にコーティング法により成膜される。コーティング法は、高価な装置を必要とせず、素子形成にとって現実的である。ポリマー系材料としては、ポリパラフェニレンビニレン(PPV(poly p-phenylenevinylene))を用いることが知られ、そのような材料を使用したEL素子が例えば特開平10-326675 公報に記載されている。

50

【先行技術文献】

【特許文献】

【0005】

【特許文献1】特開平10-326675号公報

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

発光層として使用されるPPVのような従来の共役系ポリマー材料は、一般的なポリマー材料とは異なり、常温で結晶性の高い状態にある。従って、そのような共役系ポリマー材料を基板上に形成すると、そのポリマーから構成される発光層の表面には凹凸が発生し易くなる。

10

【0007】

発光層表面に凹凸がある状態で下部電膜と上部電極の間に電圧を印加すると、発光層表面の凹部で電界が集中し易くなり、発光層を破壊して下部電極と上部電極が短絡するおそれがある。また、結晶化し易い従来の発光層用ポリマーは有機溶媒に溶解難いので、基板上にそのポリマーを塗布する際に、加熱しながら有機溶媒に混合させる等の工夫を施す必要があり、その取り扱いは容易ではない。しかも、有機溶媒に溶かした従来の共役系ポリマー材料であっても、冷却した後に結晶化し易いことには変わりがない。

【0008】

本発明の目的は、従来のポリマー系材料膜に比べて、より平坦化が可能で、しかも溶解性も高いポリマー系材料からなる発光材料を提供することにある。

20

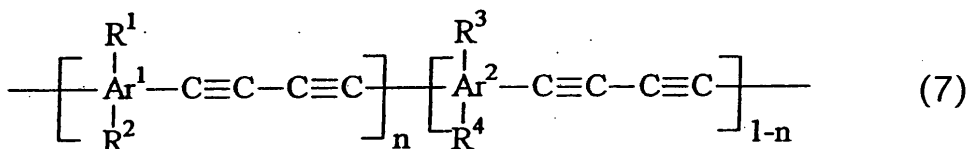
【課題を解決するための手段】

【0009】

上記した課題に関し、下部電極と、この下部電極の上に形成されて次の化学式(3)で示されるポリマーよりなる発光層と、この発光層の上に形成される上部電極とを有する有機発光素子がある。

【0010】

【化7】



30

但し、化学式(7)において、 $Ar^1$ は第1のアリーレン基、 $Ar^2$ は第2のアリーレン基を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ はそれぞれ第1、第2、第3、第4の置換基を示し、 $n$ は共重合比を示す。その $n$ は、 $0 < n \leq 0.9$ が好ましい。

【0011】

各アリーレン基を構成する芳香環は、例えばベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセンのいずれか、又はそのいずれかの誘導体である。また、第1のアリーレン基は例えばパラフェニレン基であり、第2のアリーレン基は例えばメタフェニレン基である。

40

【0012】

各置換基は、例えば水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基である。さらに、第1、第2、第3、第4の置換基は、それぞれ、全てが異種、それらのうちの幾つかが同種、又は全てが同種である。

【0013】

有機発光素子の発光層として使用される化学式(7)のポリマーは、従来の発光層用のポリマーに比べて、常温、室温での結晶性が低下し、溶解性も高い。

【0014】

50

このため、化学式(7)で示したポリマーを溶媒に溶解し、これを基板上に塗布し、ついで溶媒を除去した後にそのポリマーは平坦な膜として残る。従って、化学式(7)で示したポリマーを上部電極と下部電極により挟んで有機発光素子を形成した場合に、局所的な電界集中が生じにくくなって上部電極と下部電極のショートが発生しにくくなり、素子の歩留まりが向上する。

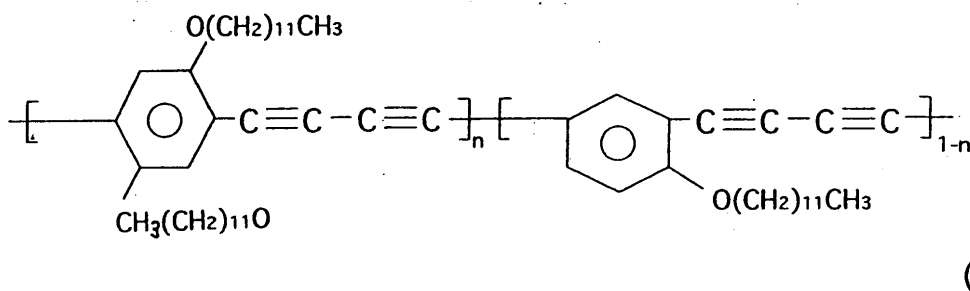
【0015】

そのような有機発光素子において、第1のアリーレン基はパラフェニレン基であり、第2のアリーレン基はメタフェニレン基であって前記ポリマーが次の化学式(8)で示される場合に、発光層以外の構造を同じにしても、化学式(8)で示したポリマーのnの値の違いによって発光層の発光強度に違いが生じ、nを0.66とするか、或いはn:(1-n)=2:1とする場合に発光強度が最も高くなる。

10

【0016】

【化8】



20

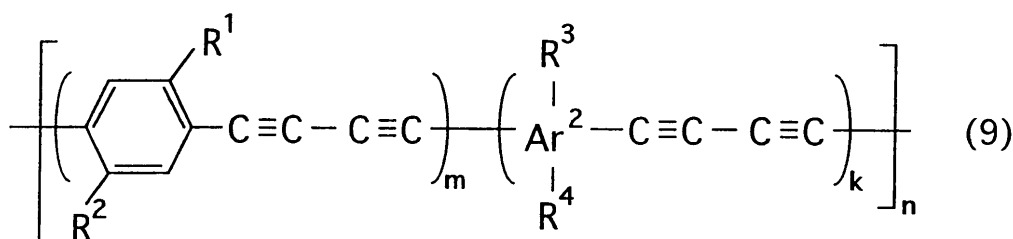
化学式(8)は、緑色又はその近くの波長帯で発光する材料である。フルカラー表示装置に発光材料を使用するためには、赤色又はその近くの波長帯で発光する材料、又は、青色又はその近くの波長帯で発光する材料が必要となる。

【0017】

赤色又はその近くの波長帯で発光する発光材料として、化学式(7)の第1のアリーレン基を構成する芳香環としてベンゼン環を適用して化学式(9)で表される材料がある。

【0018】

【化9】



30

但し、化学式(9)において、Ar<sub>2</sub>はアリーレン基を示し、R<sup>1</sup>は第1の置換基、R<sup>2</sup>は第2の置換基、R<sup>3</sup>は第3の置換基、R<sup>4</sup>は第4の置換基を示し、mとkは共重合比を示し、nは重合比を示す。そのアリーレンを構成する芳香環はチオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかである。第1、第2、第3、第4の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ピフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかである。

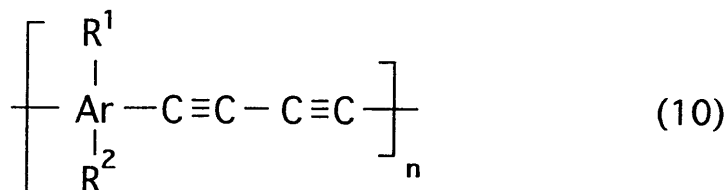
40

【0019】

その他に、赤色又はその近くの発光波長帯で発光する発光材料として、化学式(10)で表される材料がある。

【0020】

## 【化 1 0】



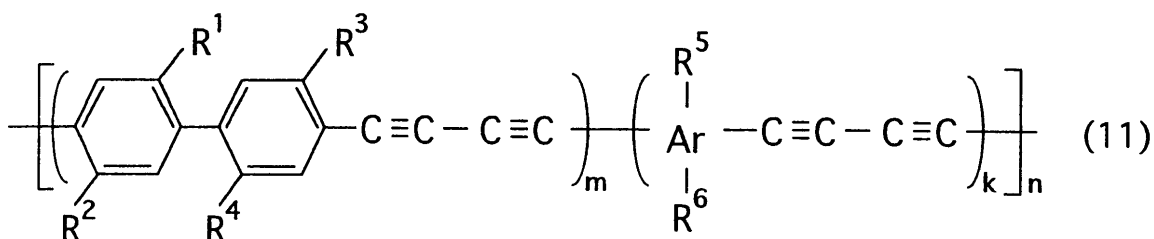
但し、化学式(10)において、Arはアリーレン基を示し、 $R^1$ は第1の置換基、 $R^2$ は第2の置換基を示し、nは重合比を示す。アリーレンを構成する芳香環はチオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかであり、置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかである。

## 【0021】

また、青色又はその近くの発光波長帯で発光する発光材料として、化学式(11)で表される材料がある。

## 【0022】

## 【化 1 1】



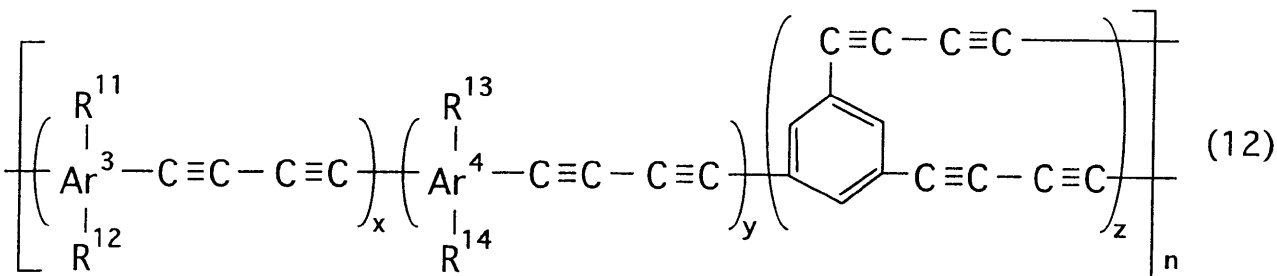
但し、化学式(11)において、Arはアリーレン基を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ はそれぞれ第1、第2、第3、第4、第5、第6の置換基を示し、mとkは共重合比、nは重合比を示す。アリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかである。また、前記第1～第6の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかである。

## 【0023】

その他に、青色又はその近くの発光波長帯で発光する発光材料として、化学式(12)で表される材料がある。上記した課題は、化学式(12)で表される材料によって解決される。

## 【0024】

## 【化 1 2】



但し、化学式(12)において、 $\text{Ar}^3$ は第1のアリーレン基、 $\text{Ar}^4$ は第2のアリーレン基を示し、 $R^{11}$ は第1の置換基、 $R^{12}$ は第2の置換基、 $R^{13}$ は第3の置換基、 $R^{14}$ は第4の置換基を示し、x、y、zは共重合比を示し、nは重合比を示す。第1又は第2のアリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかである。また、第

1、第2、第3、第4の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかである。

【図面の簡単な説明】

【0025】

【図1】本発明の実施形態に係る有機EL素子の製造工程を示す断面図である。

【図2】本発明の第1実施形態に係る有機EL素子に用いられる発光層の製造過程による発光波長の変化を示す蛍光スペクトル図である。

【図3】本発明の第1実施形態に係る有機EL素子に用いられる発光層による発光波長に対するELスペクトルの分布を示す図である。

【図4】本発明の第1実施形態に係る有機EL素子に用いられる赤色発光層の蛍光スペクトル図である。

【図5】本発明の第2実施形態に係る有機EL素子に用いられる赤色発光層の蛍光スペクトル図である。

【図6】本発明の第3実施形態に係る有機EL素子に用いられる青色発光層の蛍光スペクトル図である。

【図7】本発明の第4実施形態に係る有機EL素子に用いられる青色発光層の蛍光スペクトル図である。

【発明を実施するための形態】

【0026】

本発明の実施形態を図面に基づいて説明する。

【0027】

(第1の実施の形態)

図1(a)～(d)は、本発明の実施形態の有機EL素子を示す断面図である。

【0028】

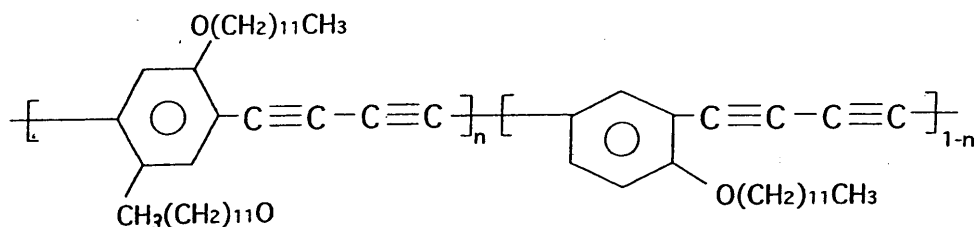
図1(a)において、ガラス(透明)基板1上に下部電極(陽極)2としてITO(インジウム錫酸化物)膜を200nmの厚さにスパッタ法により形成する。ITO膜は、その表面の清浄のために、その表面を酸素又はオゾンプラズマ等に曝されることもある。

【0029】

なお、下部電極2の構成材料はITOに限られるものではなく、IDIXO(インジウム亜鉛酸化物)その他の透明導電材を用いてもよい。次に、発光層3として次の化学式(13)で示されるポリマーをスピンコーティング法により下部電極2上に例えば150nmの厚さに形成する。なお、化学式(13)において、例えば $n = 0.5$ である。

【0030】

【化13】



(13)

そのポリマーをスピンコートするためには、そのポリマーを溶媒、例えばクロロホルム( $\text{CHCl}_3$ )に常温で溶解して溶液を作成し、その溶液3aを図1(b)に示すように下部電極2上に塗布した後に、溶媒を乾燥により除去する。乾燥の温度は、溶媒の気化温度以上であって150以下であり、150で乾燥する場合には、約30分の乾燥時間とする。より好ましい乾燥条件は、温度90で乾燥時間60分である。

【0031】

これにより、下部電極2上に残った化学式(13)のポリマーは図1(c)に示すように

発光層 3 として使用される。

【 0 0 3 2 】

次に、図 1 (d) に示すように、上部電極（陰極）4 としてマグネシウム銀（MgAg）を発光層 3 上に共蒸着法により 300 nm の厚さに形成する。マグネシウム銀の形成に使用される共蒸着法は、その構成元素毎に蒸着源を蒸着室内で別々に配置してそれらを同一基板に向けて蒸着して合金を形成する方法である。この実施形態の上部電極 4 は、マグネシウムを 1 とした場合に銀が 10 となるような割合で合金化した MgAg 膜から構成される。なお、上部電極 4 を蒸着する際に、蒸着源と基板との間にメタルマスクを置くことによって上部電極 4 をパターンニングしながら成長してもよい。上部電極 4 の材料としては、その他に、Na、NaK、Mg、Li、CaMg / Cu 混合物、Mg / In 合金等のアルカリ金属又はアルカリ土類金属を含む金属を用いても良い。

10

【 0 0 3 3 】

以上のような工程によって形成された発光素子において、下部電極 2 を正側に、上部電極 4 を負側にして電圧を印加して電流を流すと、発光素子から緑の光が発光し、その光は下部電極 2 及びガラス基板 1 を透過して外に出射される。

【 0 0 3 4 】

上記した実施形態において、化学式（13）で示されるポリマーは、常温、室温での結晶性が低く、溶媒への溶解性も良いために、乾燥後に残ったポリマー膜の表面は従来よりも平坦であり、上下電極間の短絡が防止され、素子の歩留まりが向上する。

【 0 0 3 5 】

なお、化学式（13）のポリマーをクロロホルムに溶解した状態の蛍光スペクトルは図 2 の破線で示すプロファイルであり、また、クロロホルムを除去した後の膜状態のポリマーの蛍光スペクトルは図 2 の実線で示すプロファイルである。即ち、膜状態のポリマーは、500 ~ 550 nm の範囲で発光可能なことがわかる。

20

【 0 0 3 6 】

次に、化学式（13）に示したポリマーの合成方法について以下に説明する。

【 0 0 3 7 】

まず、180 ミリリットル（mL）のテトラヒドロフラン（THF）溶液中に 150 mg（1.5 mmol）の塩化第一銅と 180 mg（1.5 mmol）の N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン（TMEDA）とを加える。そして、それらの混合物に酸素を 10 分間通気して触媒を形成する。

30

【 0 0 3 8 】

1.48 g（3 mmol）の 2,5-ジドデシルオキシ-1,4-ジエチニルベンゼンと、0.93 g（3 mmol）の 4-ドデシルオキシ-1,3-ジエチニルベンゼンとを 180 mL のテトラヒドロフラン溶液に溶解させ、これを上記した触媒を含む THF 溶液に加える。そして、それらの混合溶液内の物質を酸素雰囲気中で 2 日間反応させる。その反応は、酸化的縮合重合反応である。

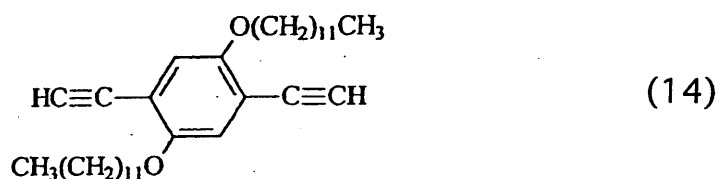
【 0 0 3 9 】

2,5-ジドデシルオキシ-1,4-ジエチニルベンゼンは、次のような化学式（14）で示される。

40

【 0 0 4 0 】

【 化 1 4 】

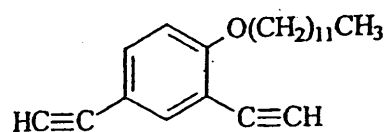


また、4-ドデシルオキシ-1,3-ジエチニルベンゼンは、次のような化学式（15）で示される。

50

【 0 0 4 1 】

【 化 1 5 】



(15)

酸化的縮合重合反応により得られた T H F 反応溶液を 1 0 m L 程度に濃縮した後に、激しく攪拌された 1 リットルの 2N-HCL/MeOH 溶液中にその濃縮物を滴下する。そして、酸化的縮合重合反応により生成されたポリマーを 2N-HCL/MeOH 溶液中に沈殿させ、ついで、触媒を除去し、さらにポリマーを精製する。

10

【 0 0 4 2 】

次に、析出したポリマーをガラスフィルタを用いて濾過回収し、これを再び少量、例えば 1 0 m L の T H F 溶液中に溶解し、さらに、これを大量、例えば 1 リットルの MeOH 液中に滴下することによりポリマーの再沈殿化を行う。MeOH 液は、激しく攪拌した状態で使用される。

【 0 0 4 3 】

再沈殿化されたポリマーを再度ガラスフィルタで濾取回収を行うことにより生成物を精製する。その後に、ポリマーを真空乾燥させる。収率 (yield) は 9 5 % であった。

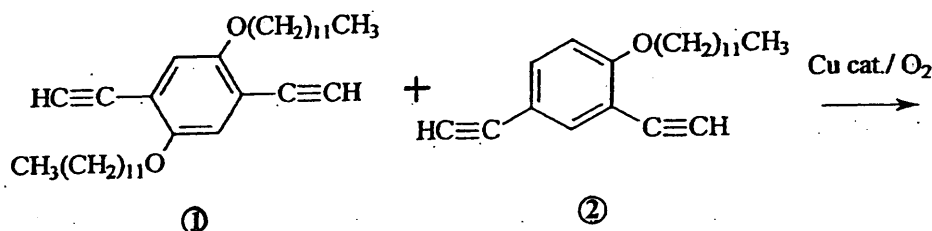
【 0 0 4 4 】

上記した 2,5-ジドデシルオキシ-1,4-ジエチニルベンゼンと 4-ドデシルオキシ-1,3-ジエチニルベンゼンとの反応式は次式 ( 1 6 ) のようになり、その反応によってポリマーが得られた。反応式 ( 1 6 ) において、cat. は触媒を示している。そのポリマーの共重合体比は、収率によれば、化学式 ( 1 4 ) , ( 1 5 ) の仕込比とほぼ同様に、 $x : y = 1 : 1$  となり、化学式 ( 1 3 ) の  $n$  が 0 . 5 となるポリマーが得られた。

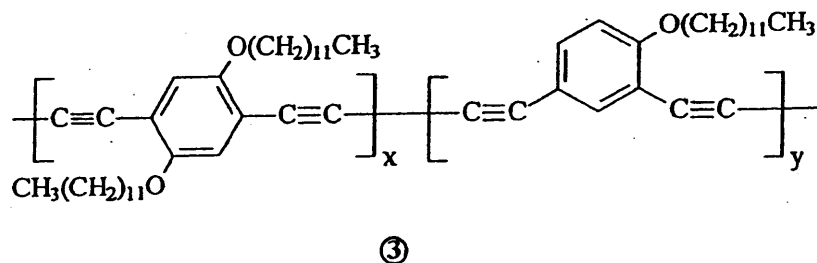
20

【 0 0 4 5 】

【 化 1 6 】



30



40

(16)

反応式 ( 1 6 ) において 3 で示したポリマーは合成の進行を表す構造であって、化学式 ( 1 3 ) のポリマーと同じ物質である。

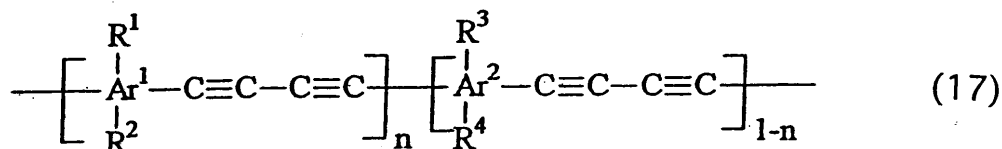
【 0 0 4 6 】

ところで、有機 E L 素子の発光層 3 として、上記した例では化学式 ( 1 3 ) で示したポリマーを使用した。そのポリマーの一般式は、次の化学式 ( 1 7 ) で示される。

【 0 0 4 7 】



## 【化 17】



化学式(17)において、 $Ar^1$ 、 $Ar^2$  は、それぞれアリーレン基(2価の芳香環)を示している。アリーレン基を構成する芳香環としては、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、または、それらいずれかの誘導体などがある。また、 $Ar^1$  を含む主鎖中には三重結合した炭素を2つ有し、 $Ar^2$  を含む主鎖中には三重結合した炭素を2つ有している。

10

## 【0048】

アリーレン基として、例えば、ビフェニル、ターフェニル、ペリレン、クマリン、ジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェナントレン、フェナントリジン、フェナントロリン、フェニルアゾベンゼン、ジフェニルアゾベンゼン、アントラキノン、アクリジノン、キナクリドン、スチルベンゼン、又は、それらのうちいずれかの誘導体がある。

## 【0049】

例えば、 $Ar^1$  としてはポリマーの剛直性を高めるような構造を有する1,4-フェニレン(パラ(p-)フェニレン)基、1,5 ナフタレン基等のアリーレン基があり、また、 $Ar^2$  としてはポリマーの剛直性を軽減するような構造を有する1,3-フェニレン(メタ(m-)フェニレン)基、1,2 ナフタレン基などのアリーレン基がある。

20

## 【0050】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  は、それぞれ、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基その他の置換基である。また、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  は、全てが異種であったり、それらのうちの幾つかが同じであったり、又は全てが同種であったりする。

## 【0051】

また、化学式(17)の $n$ は共重合比であって、好ましくは $0 < n \leq 0.9$ である。 $n = 1$ のポリマーとしては例えばポリアリーレンブタジイニレンがあり、この場合にも、常温での結晶性が従来よりも低下し、溶解性も従来よりも高くなることが確認された。

30

## 【0052】

以上の $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $Ar^1$ 、 $Ar^2$  を適宜選択することによって発光層3での発光波長が変化する。したがって、カラー画像を得る場合には、画像の画素毎にポリマーの構成を変更するようなパターンを形成することになる。

## 【0053】

発光層3の発光色の微調整のために、複数種のポリマーを含ませることも可能である。

## 【0054】

ところで、化学式(17)において、1番目のユニットをAと定義し、2番目のユニットをBと定義する。そして、A、Bが化学式(13)に示したような構造をとる場合、即ちAのユニットがパラ置換体の構造を採り、Bのユニットがメタ置換体の構造を採る場合において、発光層3を構成する化学式(13)のポリマーの共重合比 $n$ と発光層3の発光強度との関係を実験により調べた。その結果、ポリマーの膜厚、形成工程が同じであっても、 $n$ の値の違いによって発光強度も異なっていることがわかり、 $n = 0.66$ 、又は $n : (1 - n) = 2 : 1$ の場合に、発光層3の発光強度が最も高くなった。

40

## 【0055】

化学式(13)で $n : (1 - n) = 2 : 1$ としたポリマーから構成される発光層3の発光強度と、化学式(13)で $n : (1 - n) = 1 : 1$ としたポリマーから構成される発光層3の発光強度とを対比したところ、図3に示すようなELスペクトラが得られた。図3に示した波長とEL強度の関係を示すプロファイルは、図2に示した蛍光スペクトラのプロファイルを反映している。

50

## 【 0 0 5 6 】

図 3 において、 $n = 0.5$  のポリマーからなる発光層 3 の駆動電圧を  $40\text{ V}$  とし、 $n = 0.66$  のポリマーからなる発光層 3 の駆動電圧を  $26\text{ V}$  としている。このような駆動電圧の違いがあっても、 $n = 0.66$  のポリマーは、 $n = 0.5$  のポリマーに比べて  $40$  倍程度の強い発光が得られた。

## 【 0 0 5 7 】

化学式 ( 1 3 ) において  $n = 0.66$  とするため、即ち化学式 ( 1 6 ) で  $x = 2$ 、 $y = 1$  とするためには、化学式 ( 1 6 ) の符号 1 で示されるパラ体を  $2.96\text{ g}$  (  $6\text{ mmol}$  )、化学式 ( 1 6 ) の符号 2 で示されるメタ体を  $0.93\text{ g}$  (  $3\text{ mmol}$  ) の仕込比としてテトラヒドロフラン溶液に溶解し、酸化的縮合重合反応を生じさせる。その後、 $n = 0.5$  のポリマーを形成する場合と同じように、触媒除去、ポリマー精製、濾過回収、ポリマー再沈殿化、濾過回収、真空乾燥といった処理を順に行う。

10

## 【 0 0 5 8 】

なお、上記した有機 EL 素子では、ガラス基板側から光を出力するような構造となっているが、電極の構成を逆にして上側に光透過導電膜を形成して、上側から光を出力するようにしてもよい。また、上記した有機 EL 素子では、発光層を直に一对の電極により挟んだ構造を示したが、発光層と負側電極の間に有機物の電子伝送層を形成するか、発光層と正側電極の間に有機物よりなる正孔伝送層を形成してもよい。

## 【 0 0 5 9 】

ところで、化学式 ( 1 3 ) で示したポリマーは  $500 \sim 550\text{ nm}$  の発光波長範囲、即ち緑又はその近くの波長で発光する。

20

## 【 0 0 6 0 】

そこで、表示装置をフルカラーで表示するためには、さらに赤色、青色で発光するポリマーが必要になる。そこで、以下に赤色波長帯で発光するポリマーについて説明する。

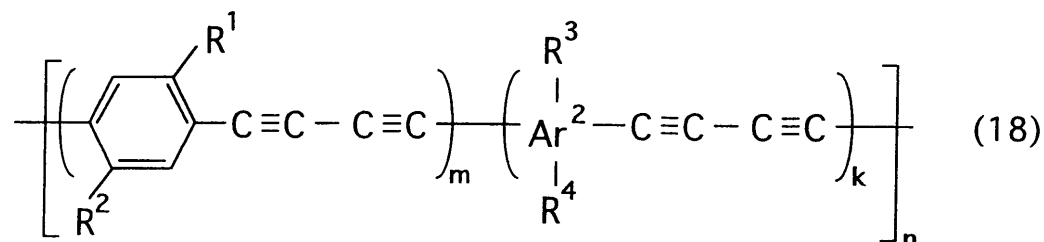
## 【 0 0 6 1 】

まず、赤色発光の発光層 3 に使用される共重合ポリマーは化学式 ( 1 8 ) で表される。化学式 ( 1 8 ) の共重合ポリマーは、化学式 ( 1 7 ) の  $\text{Ar}^1$  の芳香環がベンゼン環であり、置換基  $\text{R}^4$  は水素原子であり、 $\text{Ar}^2$  はアリーレン基であって芳香環がチオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかである。化学式 ( 1 8 ) において  $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$ 、 $\text{R}^3$ 、 $\text{R}^4$  は、それぞれ置換基であって、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のいずれかである。また、 $m$  と  $k$  は共重合比、 $n$  は重合比を示している。

30

## 【 0 0 6 2 】

## 【 化 1 8 】

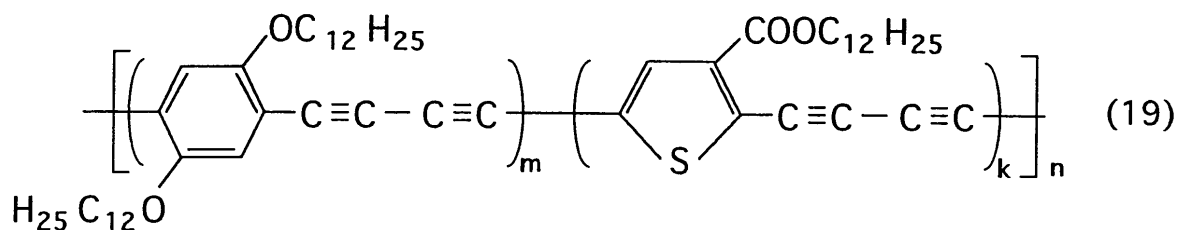


40

化学式 ( 1 8 ) の  $\text{R}^1$ 、 $\text{R}^2$  がそれぞれアルコキシ基、 $\text{Ar}^2$  を構成する芳香族がチオフェンであり、 $\text{R}^3$  がカルボキシル基、 $\text{R}^4$  は水素原子であるポリマーは、コポリ(2,5-ジドデシルオキシ-1,4-フェニレンブタジニレン)3-ドデシルオキシカルボニルチニレンブタジニレン) ( 2 : 1 ) ( copoly(2,5-didodecyloxy-1,4-phenylenebutadiynylene)(3-dodecyloxycarbonylthienylenebutadiynylene)(2:1) ) と呼ばれ、化学式 ( 1 9 ) で示される。

## 【 0 0 6 3 】

## 【化 19】



化学式(19)で示した共重合ポリマーからなる発光層3は、図4に示すようなスペクトルを有し、発光波長帯のピークは574nmとなっている。

10

## 【0064】

化学式(19)に示したポリマーは、化学式(15)で示した4-ドデシルキオキシ-1,3ジエチニルベンゼンの代わりに、3-ドデシルオキシカルボニル-2,5-ビス(トリメチルシリルエチニル)チオフェン(3-dodecyloxycarbonyl-2,5-bis(trimethylsilylethynyl)thiophe)を用いて上記したと同様な方法により合成される。

## 【0065】

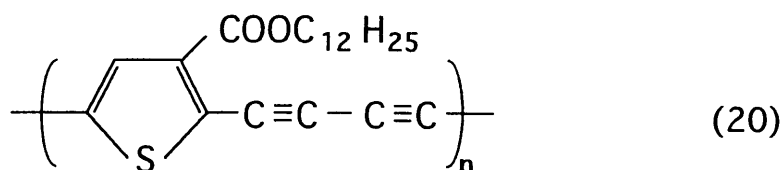
(第2の実施の形態)

赤色発光の発光層3を構成する材料として上記した共重合ポリマーでなくホモポリマーを使用してもよい。ホモポリマーとして、例えば、化学式(20)で表されるポリ(3-ドデシロキシカルボニル-2,5-チエニレンブタジイニレン)(poly(3-dodecyloxycarbonyl-2,5-thienylenebutadiynylene))がある。化学式(19)に示したホモポリマーのスペクトルは、図5に示すようになり596nmにピークを有する発光波長帯となる。

20

## 【0066】

## 【化 20】



化学式(20)に示すホモポリマーは次のようにして合成される。

30

## 【0067】

まず、遮光されたアルゴン雰囲気において、チオフェンカルボン酸(thiophenecarboxylic acid)とも呼ばれる3-テノ酸(3-thenoic acid)を5.12g(40mmol)の量で50mLのジメチルホルムアミド(dimethylformamide; DMF)に加え、それらにNブロモスクシンイミド(N-bromosuccinimide)を14.6g(82mmol)加える。

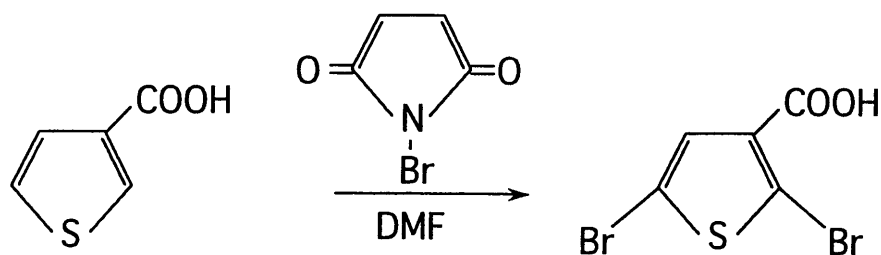
## 【0068】

そして、それらを一晩攪拌することにより化学式(21)の反応が生じた反応溶液を、100mLの飽和硫酸ナトリウム水と600mLの水との混合液中に注入し、これにより得られた析出物を回収する。さらに、析出物をエタノール・水混合液中で再結晶させて白色針状結晶を9.38g、収率82.0%で得た。白色針状結晶は、反応式(21)の右側に示した2,5-ジブromo-3-テノ酸(2,5-dibromo-3-thenoic acid)の結晶である。

40

## 【0069】

## 【化 2 1】



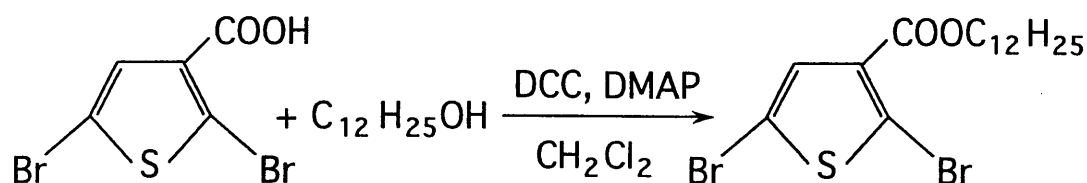
(21)

10

次に、4.13 g (20 mmol) のジシクロヘキシルカルボジイミド (DCC) と 2.44 g (20 mmol) のジメチルアミノピリジン (DMAP) を良く真空乾燥させた後、それらの混合物にアルゴン雰囲気下でジクロロメタン ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) を加える。それらに 2,5-ジブromo-3- テノ酸を 5.72 g (20 mmol)、ドデカノール (dodecanol;  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{OH}$ ) を 3.73 g (20 mmol) 加えて 3 日間攪拌すると、反応式 (22) に示す反応が起きる。

【0070】

## 【化 2 2】



(22)

20

そして、反応塩を濾過し、さらにジクロロメタンを展開溶媒に用いたシリカゲルカラムにより精製し、白色結晶を 8.56 g (18.8 mmol)、収率 94.2% で得た。白色結晶は、化学式 (22) の右側に示した 2,5-ジブromo-3- ドデシルオキシカルボニルチオフェン (2,5-dibromo-3-dodecyloxythiophene)、別名ドデシル 2,5-ジブromo-3- テノエート (dodecyl 2,5-dibromo-3-thenoate) の結晶である。

【0071】

30

次に、アルゴン雰囲気下でドデシルエステル 2,5-ジブromoチオフェン (3-dodecylester-2,5-dibromothiophene) を 6.81 g (15 mmol)、ヨウ化銅 ( $\text{CuI}$ ) を 103 mg (0.54 mmol)、トリフェニルフォスフィン (triphenylphosphine;  $\text{PPh}_3$ ) を 210 mg (0.8 mmol) の量で、27 mL のトリエチルアミン ( $\text{Et}_3\text{N}$ ) と 18 mL のピリジン (pyridine) の混合液中に添加する。そして、その液をアルゴンバブリングしながら攪拌を 20 分行う。その後、その液中に、トリメチルシリルアセチレン (trimethylsilylacetylene;  $(\text{CH}_3)_3\text{SiC}\equiv\text{C-H}$ ) を 3.44 g (35 mmol)、ビス・トリフェニルフォスフィン・パラジウムジクロライド (bis(triphenylphosphine)palladium dichloride;  $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_2\text{Cl}_2$ ) を 105 mg (0.15 mmol) の量で加える。この液を 85 °C に保持しながら一晩攪拌した後、ジクロロメタンと水を用いて抽出する。これによって得られた油層を、ジクロロメタンとヘキサンをそれぞれ 1 と 3 の割合で含む展開溶媒を用いたシリカゲルカラムにより精製して黄色オイルを 5.93 g (11.8 mmol)、収率 78.9% で得た。

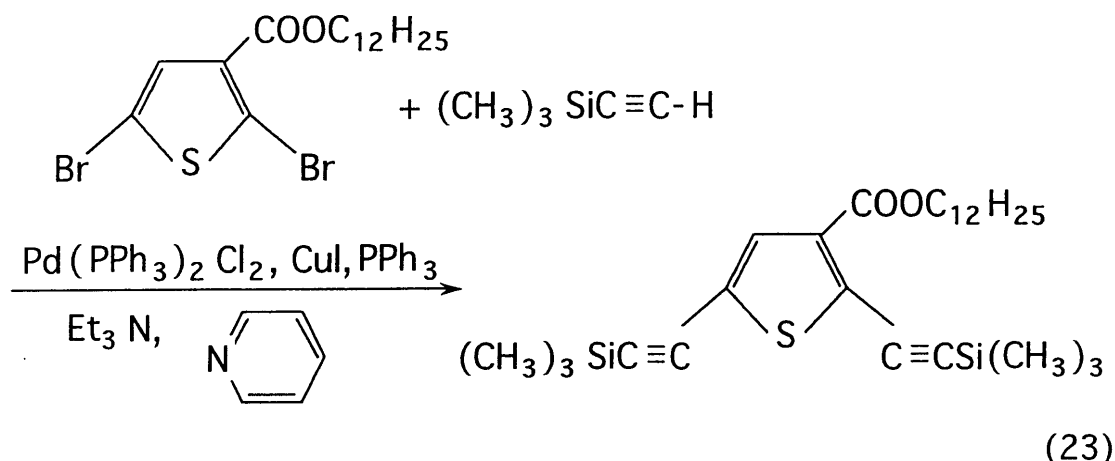
40

【0072】

黄色オイルは、反応式 (23) に示した反応によって得られた 3-ドデシルオキシカルボニル-2,5-ビス(トリメチルシリルエチニル)チオフェン (3-dodecyloxythiophene-2,5-bis(trimethylsilylethynyl))、別名ドデシル 2,5-ビス(トリメチルシリルエチニル)-3- テノエート (dodecyl 2,5-bis(trimethylsilylethynyl)-3-thenoate) である。

【0073】

【化 2 3】



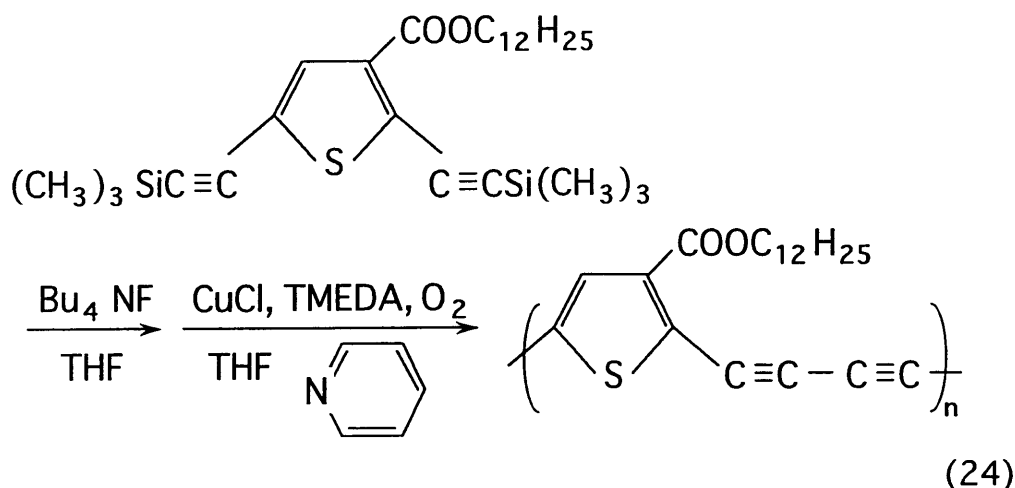
10

20

次に、黄色オイルを 0.500 g (1 mmol) の量で 20 mL の THF に溶かし、さらに別の THF 中の 1 M テトラブチルアンモニウムフロライド (1 M tetrabutylammonium fluoride; Bu<sub>4</sub>NF) を 0.5 mL (0.5 mmol) の量で加える。これを 5 分間攪拌した後に、THF を展開溶媒としたシリカゲルカラムにより精製して精製物を得た。次に、別の容器に塩化第一銅を 10 mg (0.1 mmol)、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン (TMEDA) を 12 mg (0.1 mmol)、THF を 8 mL、ピリジン を 2 mL の量で加えた後に、その容器内の液中に酸素を通して触媒溶液を形成する。そして、先の精製物を含む THF を 10 mL の量で触媒溶液に加え、これを酸素雰囲気中で 2 日間攪拌して反応式 (24) の反応を生させる。

【0074】

【化 2 4】



30

40

その後、反応が生じた溶液を 500 mL の 2 規定 (N) の塩酸メタノールに滴下し、これによって得られた沈殿物を回収する。そして、その沈殿物をさらにクロロホルムに溶かし、この液を 500 mL のメタノールに滴下し、これにより生じた沈殿物を回収して赤色粉末を 203 g (0.59 mmol)、収率 59.5% で得た。その赤色粉末は化学式 (24) の右側の物質、即ち化学式 (20) に示すホモポリマーである。

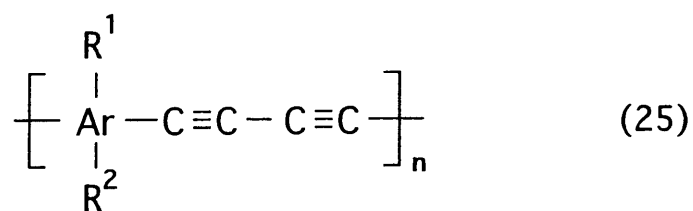
【0075】

赤色又はその近くの波長帯で発光する本実施形態に係るホモポリマーの一般式は、化学式 (25) で示される。化学式 (25) において、アリーレン基 Ar を構成する芳香環は、チオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかである。R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup> は置換基であって、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のいずれかである。

50

【 0 0 7 6 】

【 化 2 5 】



( 第 3 の 実 施 の 形 態 )

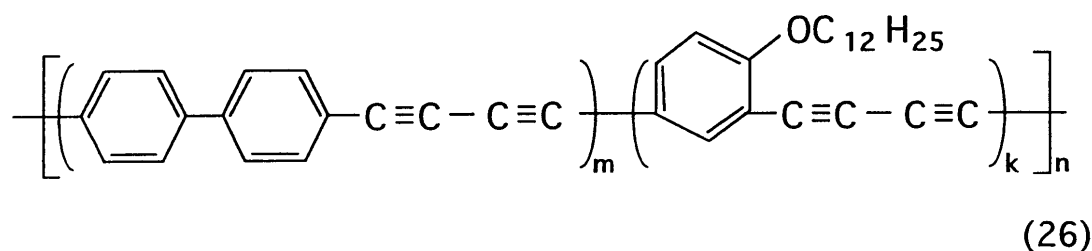
第 1、第 2 実施形成では、緑色或いはその近くの波長帯、又は赤或いはその近くの波長帯で発光するポリマーについて説明した。有機 E L 表示装置をフルカラーで表示するためには、さらに青色で発光するポリマーが必要になる。そこで、以下に青色波長帯で発光するポリマーについて説明する。

【 0 0 7 7 】

青色発光の発光層 3 を構成する共重合ポリマーとして、例えば、化学式 ( 2 6 ) に示すようなコポリ(4,4'-ビフェニリレンブタジイニレン)(4-ドデシロキシ-m-フェニレンブタジイニレン) (copoly((4,4'-biphenylylene)butadiynylene)(4-dodecyloxy-m-phenylenebutadiynylene)がある。化学式 ( 2 6 ) に示したポリマーのスペクトルは、図 6 に示すようになり 4 2 8 n m、4 5 0 n m にピークを有する発光波長帯となる。

【 0 0 7 8 】

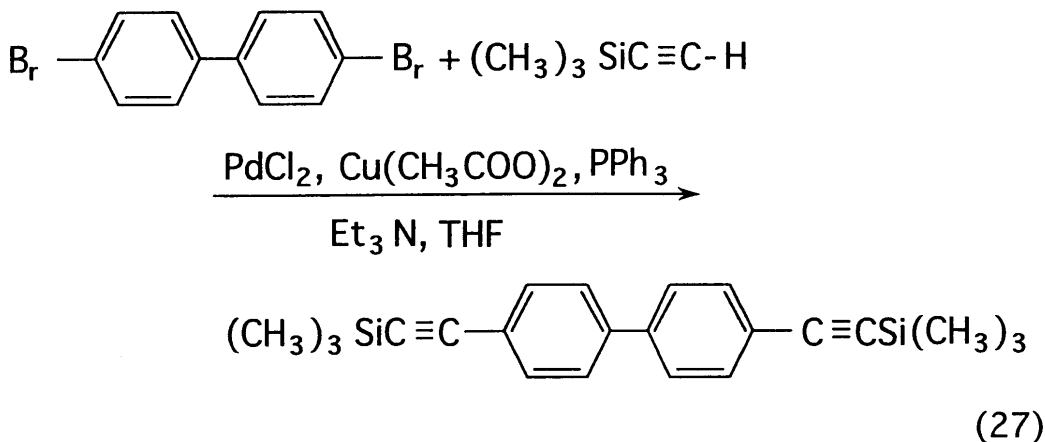
【 化 2 6 】



化学式 ( 2 6 ) に示すポリマーは次のようにして合成される。まず、反応式 ( 2 7 ) に示す反応により 4,4'-ビス(トリメチルシリルエチニール)ビフェニール(4,4'-trimethylsilyl ethynyl)biphenyl)を合成する。

【 0 0 7 9 】

【 化 2 7 】



即ち、アルゴン雰囲気下で、トリエチルアミンを 1 0 0 m L、T H F を 1 3 0 m L の量で含む液に、4,4'-ジブromoビフェニール(4,4'-dibromobiphenyl)を 6 . 2 4 g ( 2 0 m m o l )、塩化パラジウムを 3 5 4 m g ( 2 m m o l )、酢酸銅 ( Cu ( CH <sub>3</sub> COO ) <sub>2</sub> ) を 3 6 4 m g ( 2 m m o l )、トリフェニルフォスフィンを 1 . 7 3 g ( 6 . 6 m m o l )、トリメチルシリルアセチレンを 3 . 2 4 g ( 3 . 3 m m o l ) の量で加え、8 5 ° C で一晩還流させて化学式 ( 2

10

20

30

40

50

7) の反応を生じさせる。そして、その液をジクロロメタンと水で抽出し、これによって得られた油層を、ジクロロメタン展開溶媒を使用するシリカゲルカラムクロマトグラフィーで処理し、さらにメタノールを用いる再結晶により精製し、これにより白色板状結晶を 5.90 g (17 mmol)、収率 85.0 % で得た。その白色板状結晶は、化学式 (27) の右に示される、4'-ビス(トリメチルシリルエチニール)ビフェニールである。

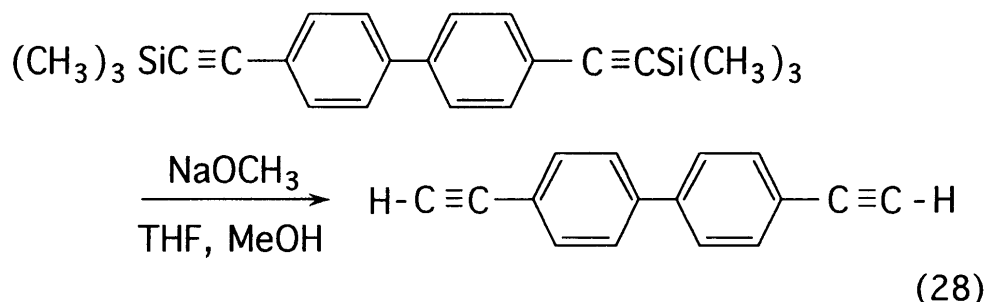
【0080】

次に、その白色板状結晶を用いて、反応式 (28) に示す反応により、4,4'-ジエチルビフェニル (4,4'-diethylbiphenyl) を合成する。

【0081】

【化28】

10



即ち、白色板状結晶を 5.9 g (17 mmol) の量で 10 mL の THF に溶かし、これに 6 mL のメタノール (CH<sub>3</sub>OH; MeOH) に 1.83 g (34 mmol) の量で溶かされたナトリウムメトキシド (NaOCH<sub>3</sub>) を加えた後に、室温で 3 時間反応させる。そして、ジクロロメタンと 10 % 塩酸水を使用した抽出により油層を得る。

20

【0082】

ジクロロメタンとヘキサンを 1 と 1 の割合で含む展開溶媒を使用するシリカゲルカラムで油層を精製し、これにより白色粉末を 1.20 g (5.9 mmol)、収率 34.8 % で得た。その白色粉末が化学式 (28) の右に示す 4,4'-ジエチルビフェニールである。

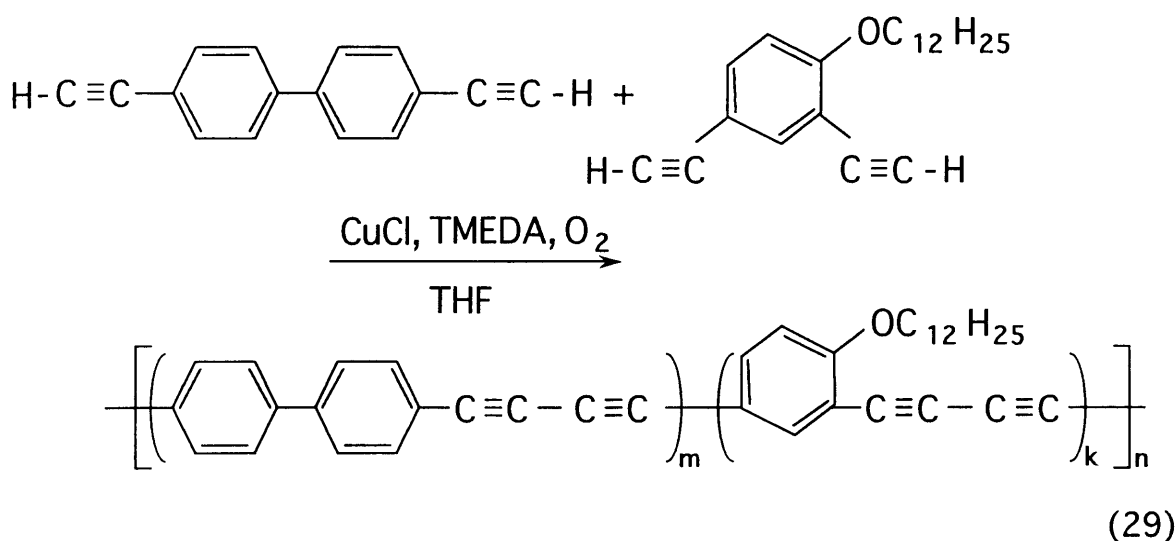
【0083】

次に、その白色粉末を用いて反応式 (29) に示す反応により、コポリ (4,4'-ビフェニリレンブタジニリレン) (4-ドデシロキシ-m-フェニレンブタジニレン) (copoly((4,4'-biphenylyl)enebutadiynylene) (4-dodecyloxy-m-phenylenebutadiynylene)) を合成する。

30

【0084】

【化29】



40

即ち、20 mg (0.2 mmol) の塩化第 1 銅と 24 mg (0.2 mmol) の TMEDA と 40 mL の THF を容器に入れて反応させ、その反応溶液に酸素を通気して触媒溶液を形成する。その後に、40 mL の THF に溶かした 24 mg の 4,4'-ジエチルビフェニールと

50

311mg (1mmol) の4-ドデシロキシ-m-ジエチニールベンゼン (4-dodecyloxy-m-die thynylbenzene) をそれぞれ触媒溶液に加え、これを酸素雰囲気下で2日間攪拌する。4-ドデシロキシ-m-ジエチニールベンゼンは、化学式(29)の左から2つ目の化学構造式で表される。その攪拌の最中に化学式(29)の反応が進み、これにより得られた反応溶液を500mLの2規定の塩酸メタノールに滴下し、これにより得られた沈殿物を回収する。さらに、沈殿物をクロロホルムに溶かし、不溶成分を除去した後に、これを500mLのメタノールに滴下し、これによって得られた沈殿物を回収することにより、白色粉末を248g (0.98mmol)、収率48.7%で得た。その白色粉末は、化学式(26)に示したポリマーであり、これを第1実施形態と同様に発光層3として用いると、発光層3は青色又はこれに近い色の光を発する。

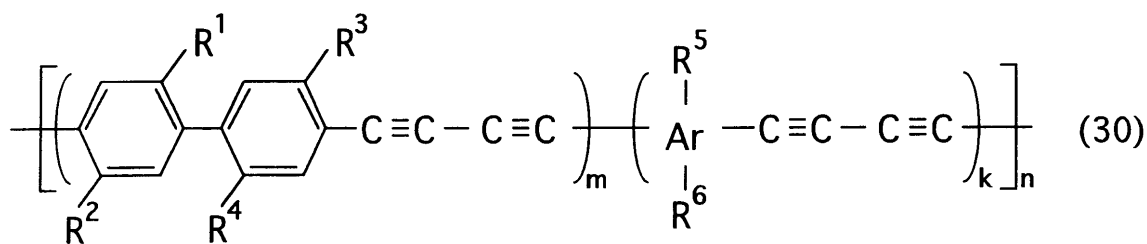
10

【0085】

化学式(26)で示したポリマーの一般式は化学式(30)で表される。

【0086】

【化30】



20

化学式(30)において、Arはアリーレン基で、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、又はそのいずれかの誘導体である。また、R<sup>1</sup>は第1の置換基、R<sup>2</sup>は第2の置換基、R<sup>3</sup>は第3の置換基、R<sup>4</sup>は第4の置換基、R<sup>5</sup>は第5の置換基、R<sup>6</sup>は第6の置換基であり、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかである。また、mとkは共重合比、nは重合比である。

【0087】

(第4の実施の形態)

30

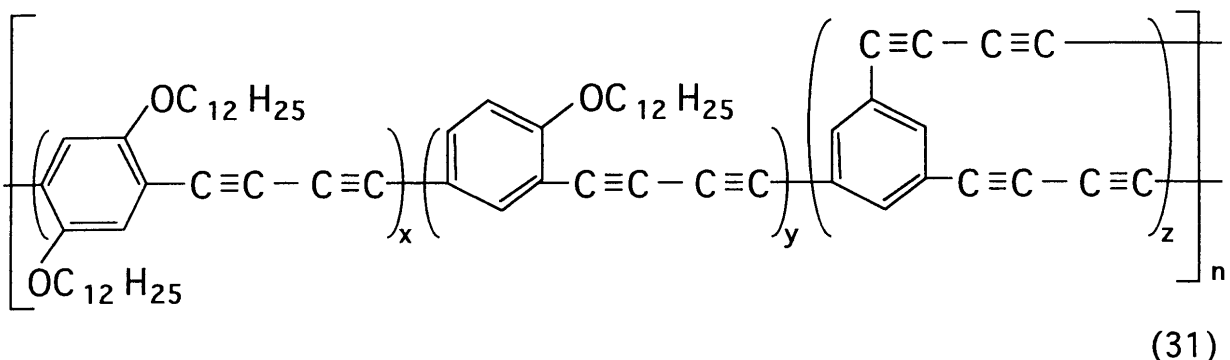
第3実施形態に示したポリマーとは異なる青色発光のポリマーについて説明する。

【0088】

青色発光の発光層を構成する共重合ポリマーとして、例えば、化学式(31)に示すような構造のものがある。化学式(31)に示したポリマーのスペクトルは、図7に示すようになり405nm、495nm、512nmにピークを有する発光波長帯となる。化学式(31)においてx:y:zは6:3:1である。

【0089】

【化31】



40

化学式(31)に示すポリマーは次のようにして合成される。

【0090】

50



まず、塩化第一銅を 10 mg ( 0 . 1 mmol )、TMEDA を 12 mg ( 0 . 1 mmol )、THF を 20 mL の量で混合した反応溶液に酸素を通気し、これにより触媒溶液を形成する。その後に、2,5-ジドデシルオキシ-p- ジエチニールベンゼン ( 2,5-didodecyloxy-p-diethynylbenzene ) を 297 mg ( 0 . 6 mmol )、4-ドデシロキシ-m- ジエチニールベンゼンを 93 mg ( 0 . 3 mmol )、1,3,5-トリエチニールベンゼン ( 1,3,5-triethynylbenzene ) を 15 mg ( 0 . 1 mmol ) を 20 mL の THF に加え、さらにその溶液を先の触媒溶液に加えて酸素雰囲気下で 2 日間攪拌する。これにより、反応式 ( 32 ) の反応が生じる。

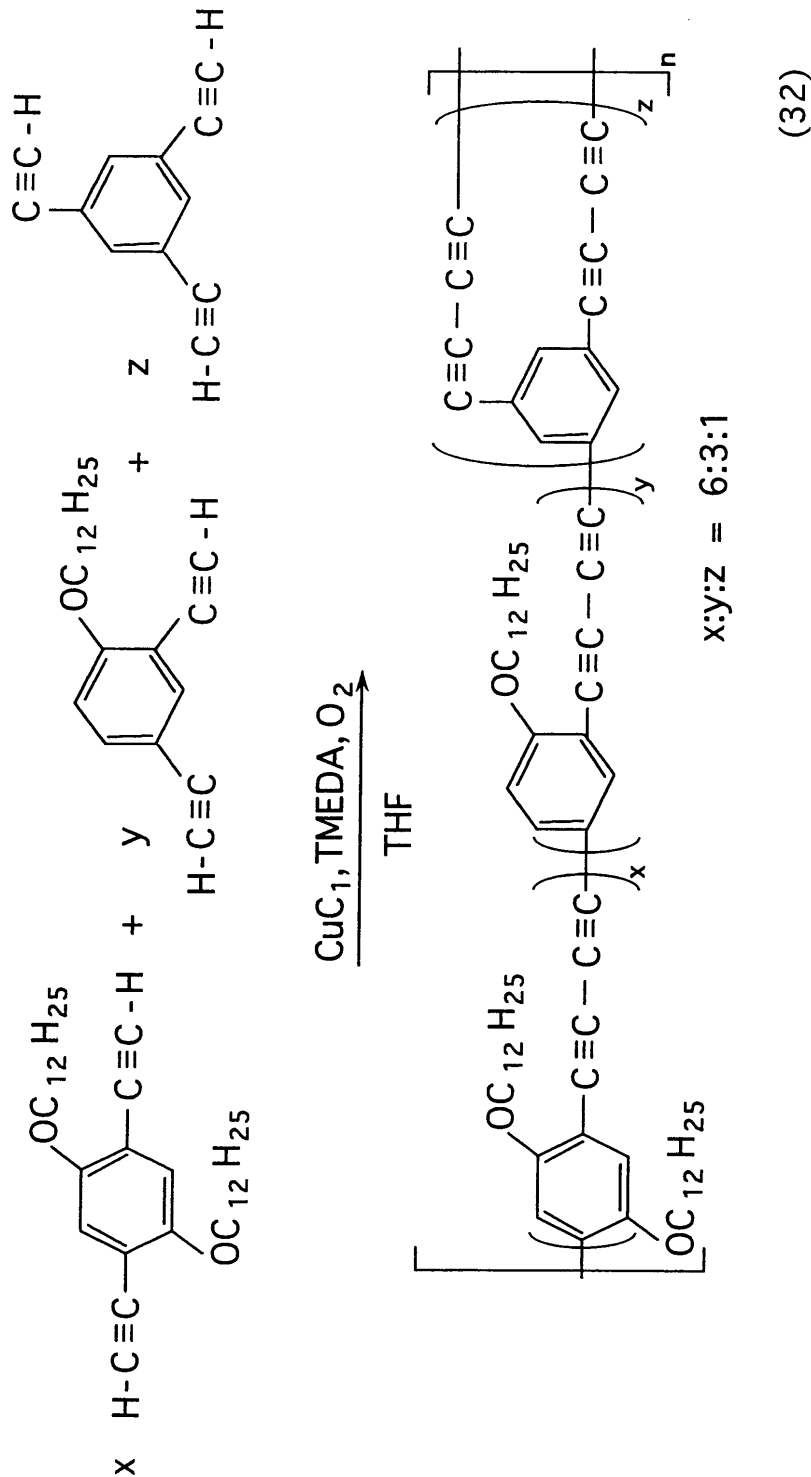
【 0091 】

そして、反応溶液を 500 mL の 2 規定の塩酸メタノールに滴下し、これにより生じた沈殿物を回収する。さらに、沈殿物をクロロホルムに溶かし、不溶成分を除去した液を 500 mL のメタノールに滴下し、これにより生じた沈殿物を回収して黄色粉末を 304 g、収率 75 . 4 % を得た。

10

【 0092 】

【化 3 2】



青色又はその近くの波長帯で発光する本実施形態に係る共重合ポリマーの一般式は、化学式(33)で示される。化学式(33)において、 $\text{Ar}^3$ 、 $\text{Ar}^4$ は、それぞれアリーレン基(2価の芳香環)を示している。アリーレン基を構成する芳香環としては、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、または、それらいずれかの誘導体などがある。

【0093】

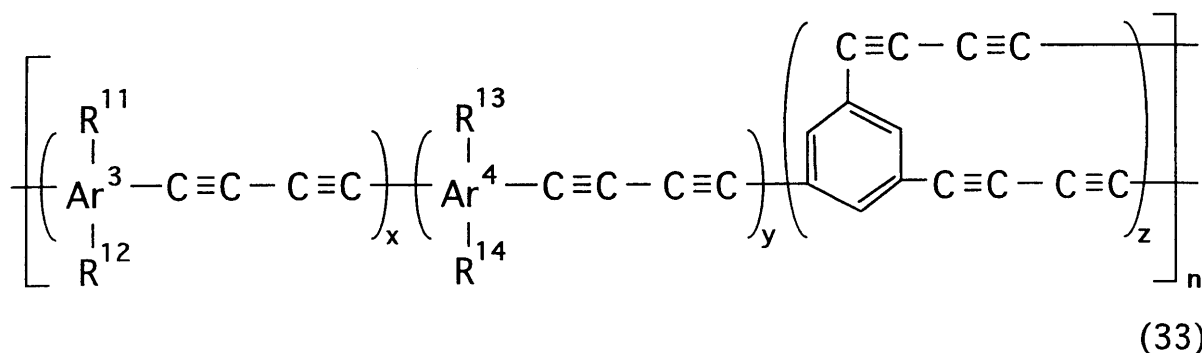
10

20

30

40

## 【化 3 3】



10

アリーレン基として、例えば、ビフェニル、ターフェニル、ペリレン、クマリン、ジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェナントレン、フェナントリジン、フェナントロリン、フェニルアゾベンゼン、ジフェニルアゾベンゼン、アントラキノ、アクリジノン、キナクリドン、スチルベンゼン、又は、それらのうちいずれかの誘導体がある。

## 【0094】

$R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ は、それぞれ、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基その他の置換基である。また、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ は、全てが異種であったり、それらのうちの幾つかが同じであったり、又は全てが同種であったりする。また、 $x$ と $y$ と $z$ は共重合比を示し、 $n$ は重合比を示している。

20

## 【0095】

(付記1) 下部電極と、前記下部電極の上に形成され、化学式(17)で示されるポリマーの発光層と、前記発光層の上に形成される上部電極とを有する有機発光素子。但し、化学式(17)において、 $Ar^1$ は第1のアリーレン基、 $Ar^2$ は第2のアリーレン基を示し、 $R^1$ は第1の置換基、 $R^2$ は第2の置換基、 $R^3$ は第3の置換基、 $R^4$ は第4の置換基を示し、 $n$ は共重合比を示す。

## 【0096】

(付記2) 前記第1又は第2のアリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかであることを特徴とする付記1に記載の有機発光素子。

30

## 【0097】

(付記3) 前記第1のアリーレン基はパラフェニレン基であり、前記第2のアリーレン基はメタフェニレン基であることを特徴とする付記1に記載の有機発光素子。

## 【0098】

(付記4) 前記第1、第2、第3、第4の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシル基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする付記1に記載の有機発光素子。

## 【0099】

(付記5) 前記第1、第2、第3、第4の置換基は、全てが異種、それらのうちの幾つかが同種、又は全てが同種であることを特徴とする付記4に記載の有機発光素子。

40

## 【0100】

(付記6) 前記化学式(17)において、前記 $R^1$ と前記 $R^2$ と前記 $Ar^1$ はパラ体を構成し、前記 $R^3$ と前記 $R^4$ と前記 $Ar^2$ はメタ体を構成することを特徴とする付記1に記載の有機発光素子。

## 【0101】

(付記7) 前記ポリマーの前記第1のアリーレン基はパラフェニレン基であり、前記第2のアリーレン基はメタフェニレン基であって前記ポリマーが化学式(13)で示されることを特徴とする付記1に記載の有機発光素子。

## 【0102】

50

(付記 8) 前記  $n$  は 0.66、又は、前記  $n$  は、 $n : (1 - n) = 2 : 1$  を満たす値であることを特徴とする付記 7 に記載の有機発光素子。

【0103】

(付記 9) 前記  $n$  は、 $0 < n \leq 0.9$  であることを特徴とする付記 1 又は付記 7 に記載の有機発光素子。

【0104】

(付記 10) 前記上部電極又は前記下部電極の一方は、光透過性導電材料から形成されることを特徴とする付記 1 に記載の有機発光素子。

【0105】

(付記 11) 前記上部電極又は前記下部電極の他方は、アルカリ金属又はアルカリ土類金属またはそのような金属を含むことを特徴とする付記 1 に記載の有機発光素子。

10

【0106】

(付記 12) 化学式 (18) で表される有機発光材料。但し、化学式 (18) において、 $Ar^2$  はアリーレン基を示し、 $R^1$  は第 1 の置換基、 $R^2$  は第 2 の置換基、 $R^3$  は第 3 の置換基、 $R^4$  は第 4 の置換基を示し、 $m$  と  $k$  は共重合比を示し、 $n$  は重合比を示す。

【0107】

(付記 13) 前記アリーレンを構成する芳香環はチオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかであり、前記第 1、第 2、第 3、第 4 の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ピフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする付記 12 に記載の有機発光材料。

20

【0108】

(付記 14) 化学式 (25) で表される有機発光材料。但し化学式 (25) において、 $Ar$  はアリーレン基を示し、 $R^1$  と  $R^2$  はそれぞれ置換基を示し、 $n$  は重合比を示す。

【0109】

(付記 15) 前記アリーレンを構成する芳香環はチオフェン、アントラセン、ピリジン、フェノール、アニリン、その誘導体のいずれかであり、前記置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ピフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする付記 14 に記載の有機発光材料。

30

【0110】

(付記 16) 化学式 (30) で表される有機発光材料。但し、化学式 (30) において、 $Ar$  はアリーレン基を示し、 $R^1$  は第 1 の置換基、 $R^2$  は第 2 の置換基、 $R^5$  は第 1 の置換基、 $R^3$  は第 3 の置換基、 $R^4$  は第 4 の置換基、 $R^5$  は第 5 の置換基、 $R^6$  は第 6 の置換基を示し、 $m$  と  $k$  は共重合比、 $n$  は重合比を示す。

【0111】

(付記 17) 前記アリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかであることを特徴とする付記 16 に記載の有機発光材料。

【0112】

40

(付記 18) 前記第 1 ~ 第 6 の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ピフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする付記 16 に記載の有機発光材料。

【0113】

(付記 19) 化学式 (33) で表される有機発光材料。但し、化学式 (33) において、 $Ar^3$  は第 1 のアリーレン基、 $Ar^4$  は第 2 のアリーレン基を示し、 $R^{11}$  は第 1 の置換基、 $R^{12}$  は第 2 の置換基、 $R^{13}$  は第 3 の置換基、 $R^{14}$  は第 4 の置換基を示し、 $x$ 、 $y$ 、 $z$  は共重合比を示し、 $n$  は重合比を示す。

【0114】

(付記 20) 前記第 1 又は第 2 のアリーレン基を構成する芳香環は、ベンゼン、ピロ

50

ール、チオフェン、カルバゾール、フラン、フルオレン、ナフタレン、アントラセン、その誘導体のいずれかであることを特徴とする付記 19 に記載の有機発光材料。

【0115】

(付記 21) 前記第 1、第 2、第 3、第 4 の置換基は、各々、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、カルボキシ基、シアノ基、フェニル基、ビフェニル基、シクロヘキシルフェニル基のうちのいずれかであることを特徴とする付記 19 に記載の有機発光材料。

【0116】

(付記 22) 付記 12 乃至付記 21 のいずれかの有機発光材料を上部電極と下部電極により挟むことを特徴とする有機発光素子。

【0117】

以上述べたように本発明によれば、上記した化学式(17)、(18)、(25)、(30)、(33)で示されるポリマーよりなる発光層を下部電極と上部電極の間に形成した。そのポリマーは、従来の発光層に用いられるポリマーに比べて、常温での結晶化しにくく、しかも、溶媒への溶解性が高い。

【0118】

従って、それらのポリマーを発光層に適用することにより、発光層の平坦化が容易となり、上部電極と下部電極とのショートが発生しにくくなって歩留まりが向上する。

【0119】

また、反応式(16)において、パラ体とメタ体の置換比が  $x : y = 2 : 1$  となるように合成すると、特に強い発光の発光層が得られる。

【符号の説明】

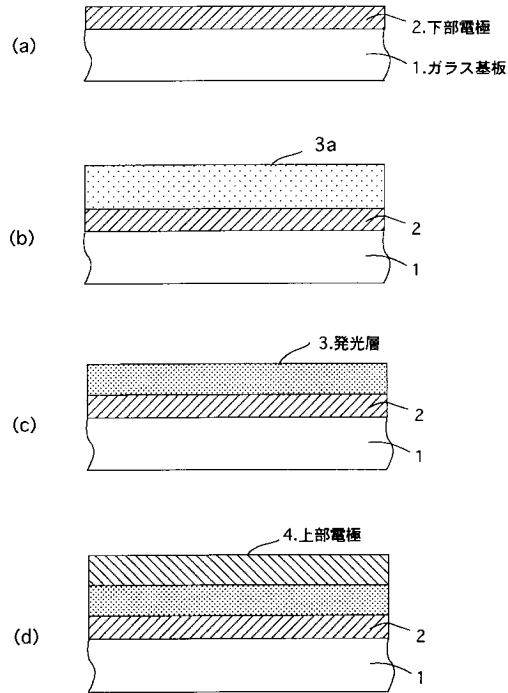
【0120】

- 1 ... ガラス基板(透明基板)、
- 2 ... 下部電極(透明導電膜)、
- 3 ... 発光層、
- 4 ... 上部電極。

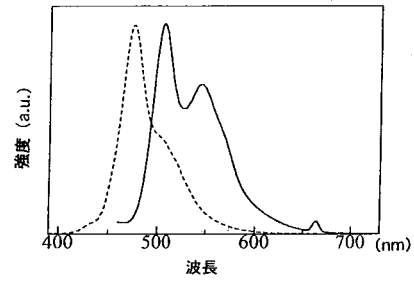
10

20

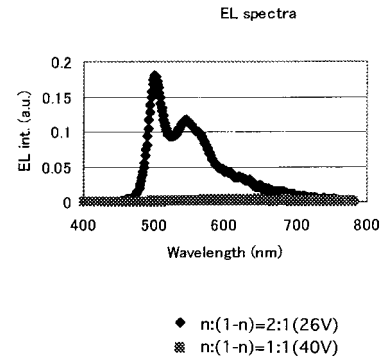
【図 1】



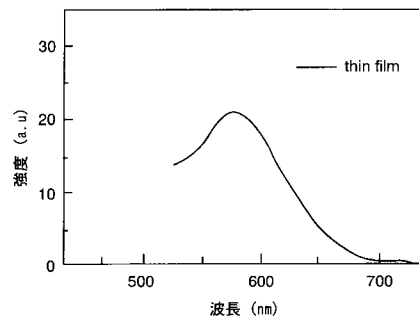
【図 2】



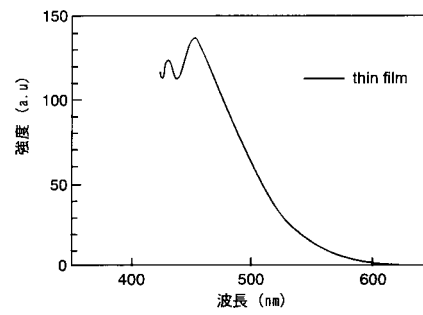
【図 3】



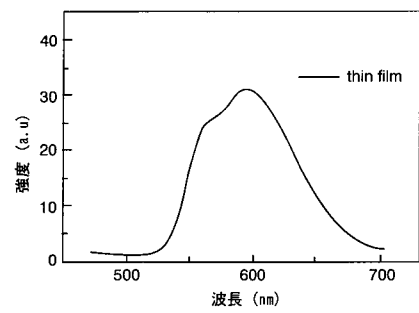
【図 4】



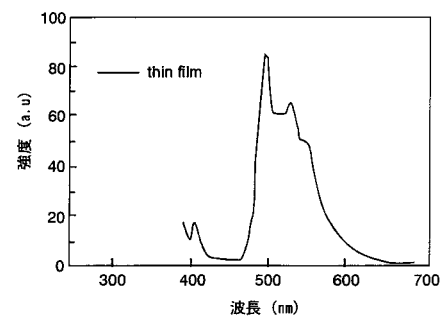
【図 6】



【図 5】



【図 7】



---

フロントページの続き

(72)発明者 木下 郁雄

茨城県つくば市天久保3丁目16番地7号 パナハイツ川中106

Fターム(参考) 3K107 AA01 BB01 CC29 CC45 DD61

4J032 BA03 BA04 BA08 BA09 BA12 BA13 BA14 BB04 BB05 BB06

BC03 CA03 CA04 CA12 CB03 CD01 CE03 CG00 CG01

专利名称(译)	有机发光材料		
公开(公告)号	<a href="#">JP2011099114A</a>	公开(公告)日	2011-05-19
申请号	JP2011014218	申请日	2011-01-26
[标]申请(专利权)人(译)	富士通株式会社		
申请(专利权)人(译)	富士通株式会社		
[标]发明人	吉川浩太 木島正志 白川英樹 木下郁雄		
发明人	吉川 浩太 木島 正志 白川 英樹 木下 郁雄		
IPC分类号	C09K11/06 H01L51/50 C08G61/00		
FI分类号	C09K11/06.680 H05B33/14.B C08G61/00		
F-TERM分类号	3K107/AA01 3K107/BB01 3K107/CC29 3K107/CC45 3K107/DD61 4J032/BA03 4J032/BA04 4J032/BA08 4J032/BA09 4J032/BA12 4J032/BA13 4J032/BA14 4J032/BB04 4J032/BB05 4J032/BB06 4J032/BC03 4J032/CA03 4J032/CA04 4J032/CA12 4J032/CB03 4J032/CD01 4J032/CE03 4J032/CG00 4J032/CG01		
代理人(译)	冈本圭造		
优先权	2000128364 2000-04-27 JP 2000288692 2000-09-22 JP		
外部链接	<a href="#">Espacenet</a>		

#### 摘要(译)

解决的问题：使用聚合物材料来提高发光层的平坦度和发光层构成材料在有机EL元件中的溶解性。化学式(6)表示的有机发光材料。但是，在化学式(6)中，Ar<sub>3</sub>是第一亚芳基，Ar<sub>4</sub>是第二亚芳基，R<sub>11</sub>是第一取代基，R<sub>12</sub>是第二取代基，R<sub>13</sub>是第三取代基，R<sub>14</sub>是第四取代基，x，y和z是共聚比率，并且n是聚合比率。[化学6][选型图]图1

