

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特 許 公 報(B2)

(11) 特許番号

特許第4320434号
(P4320434)

(45) 発行日 平成21年8月26日(2009.8.26)

(24) 登録日 平成21年6月12日(2009.6.12)

(51) Int.Cl.	F I		
C O 7 F 5/02 (2006.01)	C O 7 F 5/02	C S P A	
C O 7 F 19/00 (2006.01)	C O 7 F 19/00		
C O 9 K 11/06 (2006.01)	C O 9 K 11/06	6 6 0	
H O 1 L 51/50 (2006.01)	H O 5 B 33/14	B	
C O 7 F 7/08 (2006.01)	H O 5 B 33/22	B	

請求項の数 9 (全 34 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願2008-292888 (P2008-292888)	(73) 特許権者	504139662
(22) 出願日	平成20年11月17日(2008.11.17)		国立大学法人名古屋大学
(62) 分割の表示	特願2007-551037 (P2007-551037) の分割		愛知県名古屋市千種区不老町1番
原出願日	平成18年12月7日(2006.12.7)	(74) 代理人	110000017 特許業務法人アイテック国際特許事務所
(65) 公開番号	特開2009-96809 (P2009-96809A)	(72) 発明者	山口 茂弘 愛知県名古屋市千種区不老町1番 国立大 学法人名古屋大学内
(43) 公開日	平成21年5月7日(2009.5.7)	(72) 発明者	若宮 淳志 愛知県名古屋市千種区不老町1番 国立大 学法人名古屋大学内
審査請求日	平成20年11月21日(2008.11.21)	(72) 発明者	森 憲二 愛知県名古屋市千種区不老町1番 国立大 学法人名古屋大学内
(31) 優先権主張番号	特願2005-362944 (P2005-362944)		
(32) 優先日	平成17年12月16日(2005.12.16)		
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		
(31) 優先権主張番号	特願2006-52613 (P2006-52613)		
(32) 優先日	平成18年2月28日(2006.2.28)		
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		

最終頁に続く

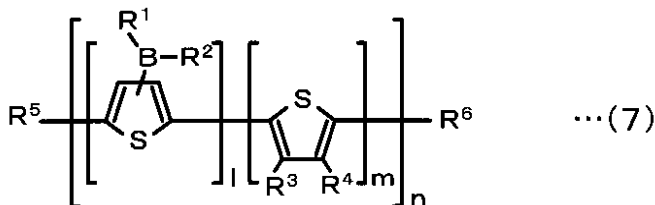
(54) 【発明の名称】 有機ホウ素 n 電子系化合物及びそれを含有する材料

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項1】

下記式(7)で表される、有機ホウ素 電子系化合物。

【化1】



(式(7)中、R¹及びR²は、それぞれ独立に、フェニル基、オルトアルキルフェニル基、2, 6-ジアルキルフェニル基、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基、2, 6-ジアリールフェニル基、2, 4, 6-トリアリールフェニル基、チエニル基、フリル基、ピロリル基、ピリジル基、ナフチル基、アントリル基、フェナントリル基、及びピレニル基からなる群より選ばれた1種であり、

R³及びR⁴は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数1~16のアルキル基、炭素数1~16の分岐アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、フルオロアルキル基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルコキシ基、アリールアルキルチオ基、1価の複素環基、アルケニル基、アルキニル基、アリル基、ア

ミノ基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、シアノ基、シリル基、ホスフィノ基、シリルオキシ基、アリールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基、ボリル基及びハロゲン原子からなる群より選ばれた1種であり、

R⁵及びR⁶は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルコキシ基、アリールアルキルチオ基、オリゴアリール基、1価の複素環基、1価のジアリールアミノチエニル、1価のオリゴ複素環基、アルケニル基、アルキニル基、アリル基、アミノ基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、シアノ基、シリル基、スタンニル基、ボリル基、-BR⁷R⁸(R⁷, R⁸は、それぞれ独立に、フェニル基、メシチル基、2, 4, 6-トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6-トリ-tert-ブチルフェニル基又は2, 4, 6-トリス(トリフルオロ)メチルフェニル基である。)、ホスフィノ基、シリルオキシ基、アリールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基、4-ジフェニルアミノフェニル基、4-カルバゾリルフェニル基、メシチル基及びハロゲン原子からなる群より選ばれた1種であり、

lは1~20の値であり、mは0~20の値であり、nは1~100の値である。)

【請求項2】

R¹及びR²は、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基である、請求項1に記載の有機ホウ素電子系化合物。

【請求項3】

R⁵及びR⁶のうち少なくとも一方が、下記式(8)で表される基である、請求項1又は2に記載の有機ホウ素電子系化合物。

【化2】

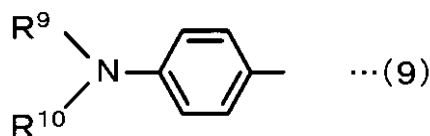


(式(8)中、R⁷及びR⁸は、それぞれ独立に、フェニル基、メシチル基、2, 4, 6-トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6-トリ-tert-ブチルフェニル基又は2, 4, 6-トリス(トリフルオロ)メチルフェニル基である。)

【請求項4】

R⁵及びR⁶のうち少なくとも一方が、下記式(9)で表される基である、請求項1又は2に記載の有機ホウ素電子系化合物。

【化3】



(式(9)中、R⁹及びR¹⁰は、それぞれ独立に、フェニル基である。)

【請求項5】

R³及びR⁴は水素原子である、請求項1~4のいずれかに記載の有機ホウ素電子系化合物。

【請求項6】

l及びmは1であり、nは1又は2である、請求項1~5のいずれかに記載の有機ホウ素電子系化合物。

【請求項7】

l, m及びnはいずれも1であり、R⁵及びR⁶はフェニル基、4-ジフェニルアミノフェニル基、4-カルバゾリルフェニル基、メシチル基又はジフェニルアミノチエニル基である、請求項1又は2に記載の有機ホウ素電子系化合物。

10

20

30

40

50

【請求項 8】

請求項 1 ~ 7 のいずれかに記載の有機ホウ素 電子系化合物を含有する、発光性材料。

【請求項 9】

請求項 1 ~ 7 のいずれかに記載の有機ホウ素 電子系化合物を含有する、電荷輸送性材料。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、新規な有機ホウ素 電子系化合物及びその合成中間体に関する。

【背景技術】

10

【0002】

近年、有機電界発光素子（以下、有機 EL という）や有機レーザなどの有機エレクトロニクス分野が脚光を浴びており、優れた発光性材料を開発しようとする試みがなされている。この有機発光性材料の特性としては、高い量子収率で発光することが求められるが、そのためには高平面性の 電子系骨格の構築が有効であることが広く知られている。この観点から、アントラセンやペリレンなどの縮合多環系や、スチルベン骨格、オリゴフェニレン骨格などを主鎖にもつ 電子系化合物が報告されている（例えば、特許文献 1, 2 参照）。一方、 電子系骨格中又は 電子系骨格の末端基にホウ素を導入し、 電子系骨格とホウ素との軌道相互作用によってその電子構造を修飾することにより、良好な電子輸送性を有する有機化合物が提案されている。このような有機化合物の一つとして、例えば、

20

【特許文献 1】特開 2005 - 170857 号公報

【特許文献 2】特開 2005 - 281185 号公報

【特許文献 3】特開 2001 - 196183 号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0003】

しかしながら、上述した 電子系化合物は、一般に、高平面性の 電子骨格を有するため、溶液状態においては濃度が濃くなるほど分子間相互作用が強く働くことによって消光が起こり、特に固体状態に至ってはこの強い分子間相互作用により消光の度合いが大きくなってしまふ。このため、固体状態では量子効率が著しく低下する傾向にあり、固体状態で高い量子収率を有する発光性材料は極めて限られているのが現状である。このようなことから、固体状態において高い量子収率で発光する新規な発光性材料の開発が望まれていた。

30

【0004】

また、特許文献 3 の電子輸送性材料では、 電子骨格の両末端に嵩高いホウ素置換基が導入されているため、分子間相互作用が起こりにくいと考えられる。しかしながら、特許文献 3 の電子輸送性材料について本発明者らが量子収率を調べたところ、固体状態における量子収率は低く、発光性材料として十分な特性を有するとは言い難かった。このように、発光性材料として真に優れた特性を持つものは依然限られているのが現状であり、固体状態において高い量子収率で発光する新規な発光性材料の開発が望まれていた。

40

【0005】

本発明は、上述した課題に鑑みなされたものであり、新規な有機ホウ素 電子系化合物を提供することを目的の一つとする。また、 共役骨格に対してホウ素置換基を側鎖として導入した新規な有機ホウ素 電子系化合物を提供することを目的の一つとする。更に、そのような有機ホウ素 電子系化合物の合成中間体を提供することを目的の一つとする。

【課題を解決するための手段】

【0006】

50

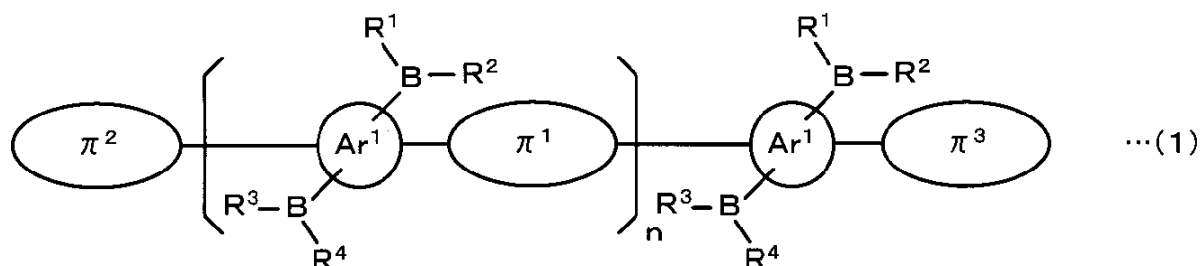
本発明者らは、この固体状態での消光を抑制するために、ホウ素置換基を側鎖として用いることによって電子系骨格に非平面性を導入することに着目した。また、ホウ素置換基を側鎖として用いれば共役様式が変化し、遷移モーメント、発光波長に摂動を加えることができると考えた。そこで、これを新たな分子設計のコンセプトとし、電子系骨格に対しホウ素置換基を側鎖として用いることにより本発明を完成するに至った。

【0007】

本発明の有機ホウ素電子系化合物は、ベンゼン又は置換ベンゼンに2つのホウ素置換基がパラ位に導入された、下記式(1)で表される化合物である。ここで、ホウ素置換基とは、式(1)中、 $-BR^1R^2$ 及び $-BR^3R^4$ を表す。また、ここでいう「パラ位」とは、ベンゼン環又は置換ベンゼン環上の2つの置換基の相対位置が1,4位にあることを示す。この有機ホウ素電子系化合物は、側鎖として用いたホウ素置換基の R^1, R^2, R^3 及び R^4 が電子系骨格に対し立体障害を及ぼすことにより電子系骨格にねじれが生じる。これにより、電子系骨格が非平面性を有することになり、固体状態での分子間相互作用の度合いを制御することができると推察される。また、ホウ素置換基を側鎖として用いるため、主鎖方向とは異なる方向にも電子系を広げることができる。これにより、発光性材料として良好な発色を示す。したがって、これらの有機ホウ素電子系化合物は、発光性材料(有機EL素子の発光層や有機レーザなど)として適している。

【0008】

【化1】



【0009】

上記式(1)で、 Ar^1 は、ベンゼン又は置換ベンゼンであり、 R^1, R^2, R^3 及び R^4 は、それぞれ独立にフェニル基、置換フェニル基、メシチル基、置換メシチル基、2,6-キシリル基、置換2,6-キシリル基、オルトトリル基、置換オルトトリル基、2,4,6-トリイソプロピル基、置換2,4,6-トリイソプロピル基、2,4,6-トリt-ブチルフェニル基、置換2,4,6-トリt-ブチルフェニル基、2,4,6-トリス(トリフルオロメチル)フェニル基、置換2,4,6-トリス(トリフルオロメチル)フェニル基、2,6-ジアルキルフェニル基、置換2,6-ジアルキルフェニル基、2,4,6-トリアルキルフェニル基、置換2,4,6-トリアルキルフェニル基、2,6-ジアリールフェニル基、置換2,6-ジアリールフェニル基、2,4,6-トリアリールフェニル基、置換2,4,6-トリアリールフェニル基、チエニル基、置換チエニル基、フリル基、置換フリル基、ピロリル基、置換ピロリル基、ピリジル基、置換ピリジル基、ナフチル基、置換ナフチル基、アントリル基、置換アントリル基、フェナントリル基、置換フェナントリル基、ピレニル基、及び置換ピレニル基からなる群より選ばれた1種であり、 π^1 は、2価基であるジエチニルベンゼン、置換ジエチニルベンゼン、ジビニルベンゼン、置換ジビニルベンゼン、ベンゼン、置換ベンゼン、チオフェン、置換チオフェン、ピロール、置換ピロール、フラン、置換フラン、ピリジン、置換ピリジン、ナフタレン、置換ナフタレン、アントラセン、置換アントラセン、フェナントレン、置換フェナントレン、オリゴアリール基、置換オリゴアリール基、オリゴヘテロアリール基、置換オリゴヘテロアリール基、 π^2 -ジエチニルオリゴアリール基、 π^2 -ジエチニルオリゴヘテロアリール基、 π^3 -ジビニルオリゴアリール基、 π^3 -ジビニルオリゴヘテロアリール基からなる群より選ばれた1種であり、 R^2 及び R^4 は、それぞれ独立に1価基であるフェニルアセチレン、置換フェニルアセチレン、スチリル、置換スチリル、ヘテロアリール

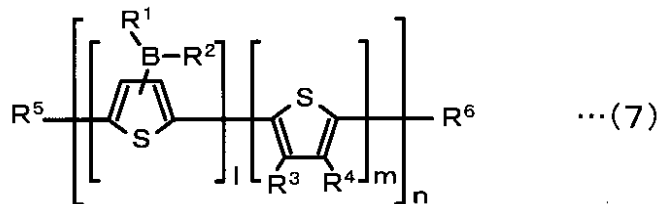
アセチレン、置換ヘテロアリーールアセチレン、ヘテロアリーールビニル基、置換ヘテロアリーールビニル基、フェニル基、置換フェニル基、チエニル、置換チエニル、ピロリル、置換ピロリル、フリル基、置換フリル基、ピリジル基、置換ピリジル基、ナフチル基、置換ナフチル、アントリル基、置換アントリル基、フェナントリル基、置換フェナントリル基、オリゴアリーール基、置換オリゴアリーール基、オリゴヘテロアリーール基、置換オリゴヘテロアリーール基、オリゴアリーールエチニル基、置換オリゴヘテロアリーールエチニル基、オリゴアリーールビニル基、置換オリゴヘテロアリーールビニル基からなる群より選ばれた1種であり、¹及び²は、Ar¹にパラ位に導入され、nは、0~400の値である。このうち、R¹、R²、R³及びR⁴は、2, 4, 6-トリメチルフェニル基(メシチル(Mes)基)、2, 4, 6-トリス(トリフルオロメチル)フェニル基、2, 4, 6-トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6-トリ-tert-ブチルフェニル基などのような嵩高い基が好ましく、特にメシチル基が好ましい。これは、メシチル基によってホウ素上を立体保護すると共に電子系骨格に立体障害をもたらし、その立体構造を強固に固定するからである。また、上記式(1)において、nを0又は1としてもよい。

【0010】

本発明の別の有機ホウ素電子系化合物は、下記式(7)で表されるものである。

【0011】

【化2】



【0012】

(式(7)中、R¹及びR²は、それぞれ独立に、フェニル基、オルトアルキルフェニル基、置換オルトアルキルフェニル基、2, 6-ジアルキルフェニル基、置換2, 6-ジアルキルフェニル基、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基、置換2, 4, 6-トリアルキルフェニル基、2, 6-ジアリーールフェニル基、置換2, 6-ジアリーールフェニル基、2, 4, 6-トリアリーールフェニル基、置換2, 4, 6-トリアリーールフェニル基、チエニル基、置換チエニル基、フリル基、置換フリル基、ピロリル基、置換ピロリル基、ピリジル基、置換ピリジル基、ナフチル基、置換ナフチル基、アントリル基、置換アントリル基、フェナントリル基、置換フェナントリル基、ピレニル基及び置換ピレニル基からなる群より選ばれた1種であり、

R³及びR⁴は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数1~16のアルキル基、炭素数1~16の分岐アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、フルオロアルキル基、アリーール基、置換アリーール基、アリーールオキシ基、アリーールチオ基、アリーールアルキル基、アリーールアルコキシ基、アリーールアルキルチオ基、1価の複素環基、1価の置換複素環基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリル基、アミノ基、置換アミノ基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、シアノ基、シリル基、置換シリル基、ホスフィノ基、置換ホスフィノ基、シリルオキシ基、置換シリルオキシ基、アリーールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基、ポリル基、置換ポリル基及びハロゲン原子からなる群より選ばれた1種であり、

R⁵及びR⁶は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリーール基、置換アリーール基、アリーールオキシ基、アリーールチオ基、アリーールアルキル基、アリーールアルコキシ基、アリーールアルキルチオ基、オリゴアリーール基、置換オリゴアリーール基、1価の複素環基、1価の置換複素環基、1価のオリゴ複素環基、1価の置換オリゴ複素環基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリル基、アミノ基、置換アミノ基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカ

10

20

30

40

50

ルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、シアノ基、シリル基、置換シリル基、スタンニル基、置換スタンニル基、ボリル基、置換ボリル基、ホスフィノ基、置換ホスフィノ基、シリルオキシ基、置換シリルオキシ基、アリールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基及びハロゲン原子からなる群より選ばれた1種であり、

lは1~20の値であり、mは0~20の値であり、nは1~100の値である。)

【発明を実施するための最良の形態】

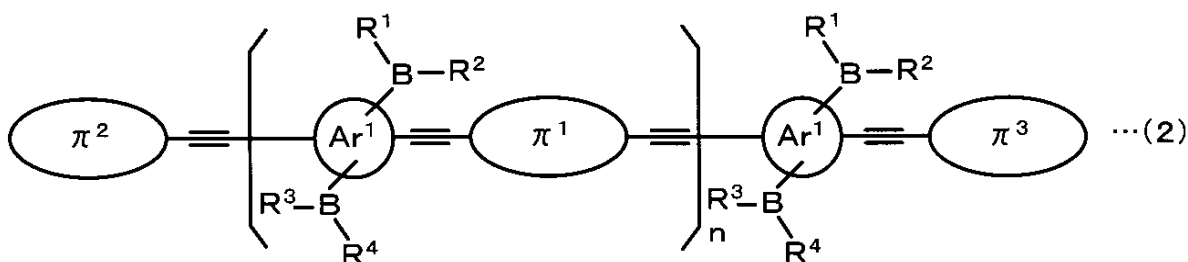
【0013】

本発明の有機ホウ素電子系化合物は、ベンゼン又は置換ベンゼンに2つのホウ素置換基がパラ位に導入された、上記式(1)で表される化合物である。また、上記式(1)で表される本発明の有機ホウ素電子系化合物は、その具体例は、下記式(2)又は(3)で表される。この有機ホウ素電子系化合物ではアセチレン結合又はエチレン結合が導入されているため、これらの結合が導入されていない有機ホウ素電子系化合物に比べ電子系が主鎖方向に広がりやすい。その結果、発光が可視領域で起こりやすくなることから、発光性材料として好ましい。

10

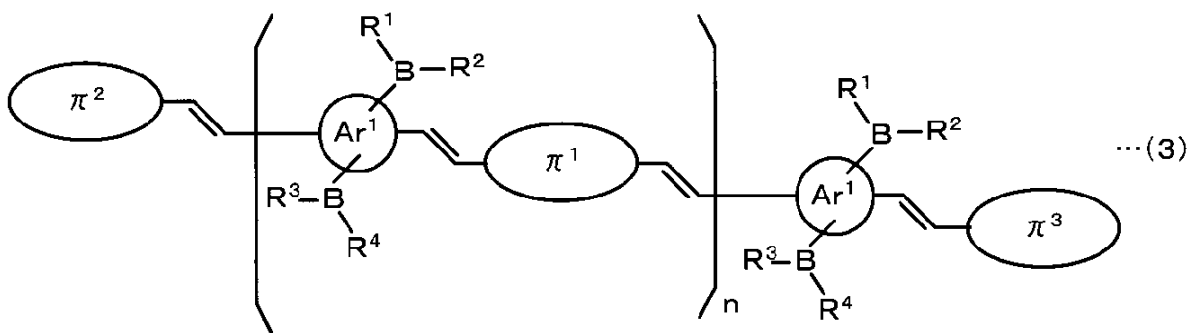
【0014】

【化3】



【0015】

【化4】



【0016】

次に、上記式(1)で表される本発明の有機ホウ素電子系化合物の合成ルートについて説明する。上記式(1)の化合物は、例えば下記式(4)の合成中間体を利用して製造することができる。この式(4)の合成中間体を合成するルートの一例としては、有機金属試薬を用いてAr²の2, 5位に導入された塩素、臭素又はヨウ素を金属に置換したあとジメチルフッ化ホウ素などのハロゲン化ホウ素化合物を反応させることによりAr²にホウ素置換基の導入を行う、というルートが考えられる。このような有機金属試薬としては、例えば有機リチウム(n-BuLi, sec-BuLi, tert-BuLiなど)や有機マグネシウムハライドなどを用いることができる。また、式(4)の合成中間体を利用して本発明の有機ホウ素電子系化合物を合成するルートとしては、例えば、式(4)の化合物のうち末端がエチニル化又はメタル化されたものとジハロゲン化アリアルとをパラジウム触媒を用いてカップリングさせるルート、末端がハロゲン化されたものとジエチニルアリアル又はジメタル化アリアルとをパラジウム触媒を用いてカップリングさせるルートなどが挙げられる。このとき、式(5)の合成中間体を用いれば式(2)の有機ホウ素電子系化合物を合成することができ、式(6)の合成中間体を用いれば式(3)

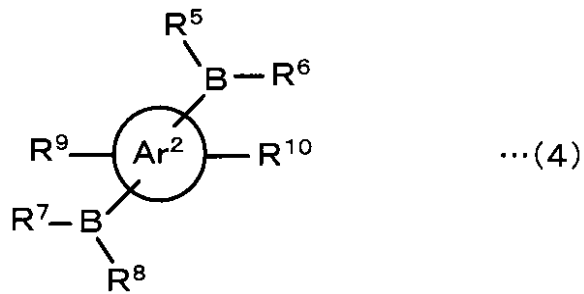
40

50

の有機ホウ素 電子系化合物を合成することができる。なお、反応溶媒、反応温度、反応時間、使用する基質や試薬のモル濃度などの反応条件は、使用する試薬等に応じて適宜設定すればよい。

【0017】

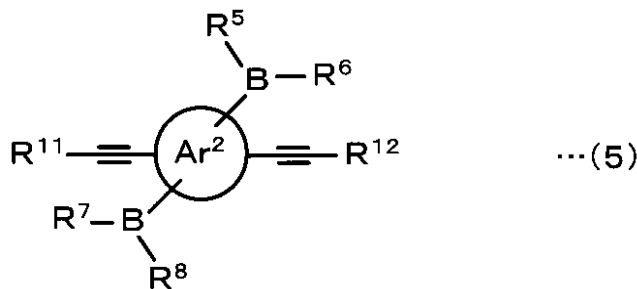
【化5】



10

【0018】

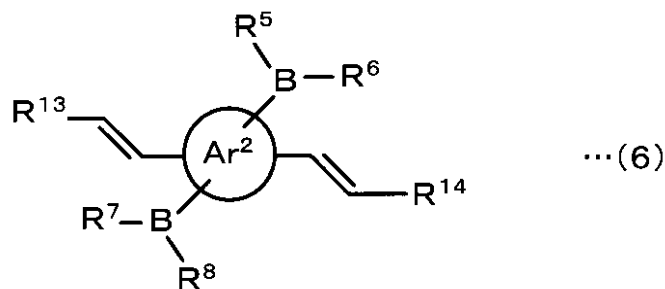
【化6】



20

【0019】

【化7】



30

【0020】

ここで、式(4)中、 Ar^2 は、ベンゼン又は置換ベンゼンであり、 R^5 、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、それぞれ独立にフェニル基、置換フェニル基、メシチル基、置換メシチル基、2,6-キシリル基、置換2,6-キシリル基、オルトトリル基、置換オルトトリル基、2,4,6-トリイソプロピル基、置換2,4,6-トリイソプロピル基、2,4,6-トリt-ブチルフェニル基、置換2,4,6-トリt-ブチルフェニル基、2,4,6-トリス(トリフルオロメチル)フェニル基、置換2,4,6-トリス(トリフルオロメチル)フェニル基、2,6-ジアルキルフェニル基、置換2,6-ジアルキルフェニル基、2,4,6-トリアルキルフェニル基、置換2,4,6-トリアルキルフェニル基、2,6-ジアリールフェニル基、置換2,6-ジアリールフェニル基、2,4,6-トリアリールフェニル基、置換2,4,6-トリアリールフェニル基、チエニル基、置換チエニル基、フリル基、置換フリル基、ピロリル基、置換ピロリル基、ピリジル基、置換ピリジル基、ナフチル基、置換ナフチル基、アントリル基、置換アントリル基、フェナントリル基、置換フェナントリル基、ピレニル基、置換ピレニル基からなる群より選ばれた1種であり、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ独立にエチニル基、トリアルキルシリルエチニル基、アルキルジアリールシリルエチニル基、ジアルキルアリールシリルエチニル基、トリアリールシリルエチニル基、トリアルキルスタンニルエチニル基、アルキルジアリールスタンニルエ

40

50

チニル基、ジアルキルアリーールスタンニルエチニル基、トリアアリーールスタンニルエチニル基、アリーールエチニル基、置換アリーールエチニル基、オリゴアリーールエチニル基、置換オリゴアリーールエチニル基、1価の複素環エチニル基、置換1価の複素環エチニル基、1価のオリゴ複素環エチニル基、1価の置換オリゴ複素環エチニル基、置換エチニル基、アリーールビニル基、置換アリーールビニル基、オリゴアリーールビニル基、置換オリゴアリーールビニル基、1価の複素環ビニル基、置換1価の複素環ビニル基、1価のオリゴ複素環ビニル基、1価の置換オリゴ複素環ビニル基、アリーール基、置換アリーール基、オリゴアリーール基、置換オリゴアリーール基、1価の複素環基、1価の置換複素環基、1価のオリゴ複素環基、1価の置換オリゴ複素環基、メタル化ビニル基、置換メタル化ビニル基、メタル化アリーール基、置換メタル化アリーール基、メタル化オリゴアリーール基、置換メタル化オリゴアリーール基、1価のメタル化複素環基、1価の置換メタル化複素環基、1価のメタル化オリゴ複素環基、1価の置換メタル化オリゴ複素環基、ハロゲン化アリーール基、ハロゲン化アリーールエチニル基、ハロゲン化アリーールビニル基、置換ハロゲン化アリーール基、置換ハロゲン化アリーールエチニル基、置換ハロゲン化アリーールビニル基、ハロゲン化オリゴアリーール基、ハロゲン化オリゴアリーールエチニル基、ハロゲン化オリゴアリーールビニル基、置換ハロゲン化オリゴアリーール基、置換ハロゲン化オリゴアリーールエチニル基、置換ハロゲン化オリゴアリーールビニル基、1価のハロゲン化複素環基、1価のハロゲン化複素環エチニル基、1価のハロゲン化複素環ビニル基、1価の置換ハロゲン化複素環基、1価の置換ハロゲン化複素環エチニル基、1価の置換ハロゲン化複素環ビニル基、1価のハロゲン化オリゴ複素環基、1価の置換ハロゲン化オリゴ複素環エチニル基、及び1価の置換ハロゲン化オリゴ複素環ビニル基からなる群より選ばれた1種である。

【0021】

また、式(5)中、 R^{11} 及び R^{12} は、それぞれ独立に水素原子、トリアルキルシリル基、アルキルジアアリーールシリル基、ジアルキルアリーールシリル基、トリアアリーールシリル基、トリアルキルスタンニル基、アルキルジアアリーールスタンニル基、ジアルキルアリーールスタンニル基、トリアアリーールスタンニル基、メタル化アリーール基、置換メタル化アリーール基、メタル化オリゴアリーール基、置換メタル化オリゴアリーール基、1価のメタル化複素環基、1価の置換メタル化複素環基、1価のメタル化オリゴ複素環基、1価の置換メタル化オリゴ複素環基、アリーール基、置換アリーール基、オリゴアリーール基、置換オリゴアリーール基、1価の複素環基、1価の置換複素環基、1価のオリゴ複素環基、1価の置換オリゴ複素環基、ハロゲン化アリーール基、置換ハロゲン化アリーール基、ハロゲン化オリゴアリーール基、置換ハロゲン化オリゴアリーール基、1価のハロゲン化複素環基、1価の置換ハロゲン化複素環基、1価のハロゲン化オリゴ複素環基、及び1価の置換ハロゲン化オリゴ複素環基からなる群より選ばれた1種である。

【0022】

また、式(6)中、 R^{13} 及び R^{14} は、それぞれ独立に水素原子、トリアルキルシリル基、アルキルジアアリーールシリル基、ジアルキルアリーールシリル基、トリアアリーールシリル基、トリアルキルスタンニル基、アルキルジアアリーールスタンニル基、ジアルキルアリーールスタンニル基、トリアアリーールスタンニル基、メタル化アリーール基、置換メタル化アリーール基、メタル化オリゴアリーール基、置換メタル化オリゴアリーール基、1価のメタル化複素環基、1価の置換メタル化複素環基、1価のメタル化オリゴ複素環基、1価の置換メタル化オリゴ複素環基、アリーール基、置換アリーール基、オリゴアリーール基、置換オリゴアリーール基、1価の複素環基、1価の置換複素環基、1価のオリゴ複素環基、1価の置換オリゴ複素環基、ハロゲン化アリーール基、置換ハロゲン化アリーール基、ハロゲン化オリゴアリーール基、置換ハロゲン化オリゴアリーール基、1価のハロゲン化複素環基、1価の置換ハロゲン化複素環基、1価のハロゲン化オリゴ複素環基、及び1価の置換ハロゲン化オリゴ複素環基からなる群より選ばれた1種である。

【0023】

10

20

30

40

50

本発明の別の有機ホウ素 電子系化合物は、上記式(7)で表されるものである。上記式(7)において、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基又は置換2, 4, 6-トリアルキルフェニル基であるとしてもよい。また、 R^5 及び R^6 のうち少なくとも一方が、下記式(8)又は下記式(9)で表される基であるとしてもよい。また、 R^3 及び R^4 は水素原子であるとしてもよい。また、 l 及び m は1であり、 n は1又は2であるとしてもよい。また、 l 、 m 及び n はいずれも1であり、 R^5 及び R^6 はアリール基、置換アリール基又は1価の置換複素環基としてもよい。このとき、アリール基をフェニル基、置換アリール基を置換フェニル基、置換複素環基を置換チエニル基(例えばジフェニルアミノチエニル基などのジアリールアミノチエニル基)としてもよい。

【0024】

【化8】

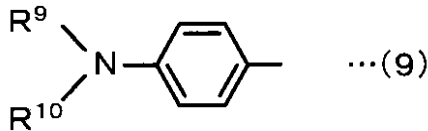


【0025】

(式(8)中、 R^7 及び R^8 は、それぞれ独立に、フェニル基又は置換フェニル基である。)

【0026】

【化9】



【0027】

(式(9)中、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ独立に、フェニル基又は置換フェニル基である。)

【0028】

上記式(7)で表される本発明の有機ホウ素 電子系化合物は、側鎖として用いたホウ素置換基 - $B R^1 R^2$ の R^1 及び R^2 が 電子系骨格に対し立体障害を及ぼすと考えられる。このため、電子系骨格がねじれて非平面性を有し、固体状態での分子間相互作用の度合いの制御が可能になると推察される。その結果、上記式(7)の化合物は、固体状態において高い量子収率を持つことができる。また、ホウ素置換基を側鎖として用いるため、主鎖方向とは異なる方向にも電子系が広がり、発光性材料として良好な発光を示すと考えられる。したがって、本発明の有機ホウ素 電子系化合物は、発光性材料として適している。更に、ルイス酸性であるホウ素を側鎖に導入することにより、本来、正孔輸送性を有する傾向にあるオリゴチオフェン化合物に電子輸送性をを持たせることができる。したがって、本発明の有機ホウ素 電子系化合物は、電荷輸送性材料として適している。

【0029】

ここで、上記式(7)の R^1 及び R^2 としては、フェニル基や、オルトアルキルフェニル基、2, 6-ジアルキルフェニル基、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基、2, 6-ジアリールフェニル基、2, 4, 6-トリアリールフェニル基、チエニル基、フリル基、ピロリル基、ピリジル基、ナフチル基、アントリル基、フェナントリル基、ピレニル基及びこれらの置換基などが挙げられる。具体的には、オルトアルキルフェニル基としてはオルトトリル基、オルトクメニル基などが挙げられ、2, 6-ジアルキルフェニル基としては2, 6-キシリル基などが挙げられ、2, 4, 6-トリアルキルフェニル基としてはメシチル基、2, 4, 6-トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6-トリ-tert-ブチルフェニル基、2, 4, 6-トリス(トリフルオロ)メチルフェニル基などが挙げられ、2, 6-ジアリールフェニル基としては2, 6-ビス(2-メチルフェニル)フェニル基、2, 6-ビス(2-イソプロピルフェニル)フェニル基、2, 6-ビス(2, 6-ジメ

10

20

30

40

50

チルフェニル)フェニル基、2, 6 - ビス(2, 6 - ジイソプロピルフェニル)フェニル基、2, 6 - ビス(2, 6 - ジメチルフェニル) - 4 - tert - ブチルフェニル基などが挙げられ、2, 4, 6 - トリアリールフェニル基としては2, 4, 6 - トリフェニルフェニル基、2, 4, 6 - トリチエニルフェニル基などが挙げられる。このうち、電子系骨格への立体障害を考慮すると好ましくはメシチル基や2, 4, 6 - トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6 - トリ - tert - ブチルフェニル基、2, 4, 6 - トリス(トリフルオロ)メチルフェニル基などのような嵩高い基であり、より好ましくは2, 4, 6 - トリアルキルフェニル基であり、さらに好ましくはメシチル基である。これは、メシチル基によってホウ素上を立体保護するとともに、電子系骨格に立体障害をもたらし、その立体構造を強固に固定するからである。

10

【0030】

上記式(7)の R^3 及び R^4 としては、水素原子、炭素数1~16のアルキル基、炭素数1~16の分岐アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、フルオロアルキル基、アリーールオキシ基、アリーールチオ基、アリーールアルキル基、アリーールアルコキシ基、アリーールアルキルチオ基、アリル基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、シアノ基、アリーールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基及びハロゲン原子や、アリーール基、1価の複素環基、アルケニル基、アルキニル基、アミノ基、シリル基、ホスフィノ基、シリルオキシ基、ボリル基及びこれらの置換基などが挙げられる。このうち、 R^3 及び R^4 は水素原子が好ましい。あるいは、 R^3 及び R^4 は一方が水素原子でもう一方が置換ボリル基(例えば - BR¹R²)、 R^5 及び R^6 が置換複素環基(例えばトリアルキルシリルチエニル基などの置換チエニル基)が好ましい。

20

【0031】

上記式(7)の R^5 及び R^6 としては、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリーールオキシ基、アリーールチオ基、アリーールアルキル基、アリーールアルコキシ基、アリーールアルキルチオ基、アリル基、シアノ基、アゾ基、カルボキシル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、ホルミル基、ニトロ基、アリーールスルホニルオキシ基、アルキルスルホニルオキシ基及びハロゲン原子並びにアリーール基、オリゴアリーール基、1価の複素環基、1価のオリゴ複素環基、アルケニル基、アルキニル基、アミノ基、シリル基、スタンニル基、ボリル基、ホスフィノ基、シリルオキシ基及びこれらの置換基などが挙げられる。このうち、いずれの基を用いるかは、目的とする発光の色などに応じて適宜選択するとしてもよい。例えば、電子系骨格中のチオフェン環の数が比較的少ない場合(例えば2~4など)、目的とする発光色が青色又は水色のときは両末端に水素原子を導入し、緑色のときには両末端に電子受容性の高い基を導入し、黄色のときには一端に電子受容性の高い基を導入し他端に電子供与性の高い基を導入し、橙色又は赤色のときには両末端に電子供与性の高い基を導入するとしてもよい。ここで、電子受容性の高い基としては、例えばジメチルボリル基などのホウ素置換基が挙げられ、電子供与性の高い基としては、例えばジフェニルアミノフェニル基などが挙げられる。

30

【0032】

また、上記式(7)の R^5 及び R^6 のうち少なくとも一方が、上記式(8)で表される基であるとしてもよい。末端基として電子受容性を有するホウ素置換基を導入することにより、有機ホウ素電子系化合物の電子受容性を向上させることができ、電子注入効率を高めることができる。したがって、電子輸送性材料として適している。また、固体状態での発光量子収率も高くなる。このとき、 R^5 及び R^6 の両末端に上記式(8)で表される基を導入すれば、電子受容性及び電子注入効率が向上し、電子輸送性材料として、より適した電子構造をもたせることができる。また、 R^7 及び R^8 としては、電子系を広げて良好な発光を得る観点から好ましくはフェニル基又は置換フェニル基であり、より好ましくはメシチル基や2, 4, 6 - トリイソプロピルフェニル基、2, 4, 6 - トリ - tert - ブチルフェニル基、2, 4, 6 - トリス(トリフルオロ)メチルフェニル基などのような嵩高い基であり、さらに好ましくはメシチル基である。これは、メシチル基によってホウ素上を立体保護することにより、立体構造が安定するからである。

40

50

【0033】

また、上記式(7)の R^5 及び R^6 のうち少なくとも一方が、上記式(9)で表される基であるとしてもよい。末端基として電子供与性を有するp-アミノフェニル基を導入することにより、有機ホウ素電子系化合物の電子供与性を向上させることができ、正孔注入効率を高めることができる。また、固体状態での発光量子収率も高くなる。特に、電子系骨格中のチオフェン環の数が少ないとき(例えば2つ)には、オリゴチオフェン部分で正孔注入効率が低い傾向にあるため、末端基としてp-アミノフェニル基を導入する効果が高い。つまり、本発明の有機ホウ素電子系化合物において、チオフェン環の数が少ないときにも正孔注入効率が高くなり、電子輸送性だけでなく正孔輸送性も持たせることができる。したがって、電荷輸送性材料として適している。このとき、 R^5 及び R^6 の両末端に上記式(9)で表される基を導入すれば、正孔注入効率が向上し、正孔輸送性材料として、より適した電子構造をもたせることができる。また、 R^9 及び R^{10} としては、固体状態での発光効率の観点から、より好ましくはフェニル基又は置換フェニル基であり、さらに好ましくはフェニル基である。

10

【0034】

上記式(7)の l 、 m 及び n としては、整数であれば特に限定されず、例えば、目的とする発光の色などに応じて適宜選択するとしてもよいが、 R^5 及び R^6 にかかわらず上記式(7)の化合物にバイポーラ性(両極性)を持たせるには、 l 及び m が1のときには n が2以上であるのが好ましい。この場合、上記式(7)の化合物は電子輸送性材料としても正孔輸送性材料としても適している。このように、上記式(7)の化合物がバイポーラ性を持つようになるのは、オリゴチオフェン部分で正孔輸送性を示すとともにポリルチオフェン部分で電子輸送性を示しやすくなるためと推察される。また、本発明の有機ホウ素電子系化合物において、 l 及び m は1であり n は1又は2であるとしてもよい。

20

【0035】

また、上記式(7)の l 、 m 及び n をいずれも1とし、 R^5 及び R^6 をアリール基、置換アリール基又は1価の置換複素環基としてもよい(R^5 及び R^6 は同じであってもよいし異なってもよい)。このとき、アリール基をフェニル基、置換アリール基を置換フェニル基(例えば4-ジフェニルアミノフェニル基や4-カルバゾリルフェニル基、メチル基など)、置換複素環基を置換チエニル基(例えばジフェニルアミノチエニル基などのジアリールアミノチエニル基)としてもよい。特に、 l 、 m 及び n がいずれも1で、 R^5 及び R^6 がいずれもジアリールアミノフェニル基である有機ホウ素電子系化合物は、660nm前後つまり赤色領域に蛍光極大を示すが、このような性質を持つ化合物はローバンドギャップセオリーなどのためこれまであまり知られておらず、この点で有用性が高い。

30

【0036】

次に、上記式(7)で表される本発明の有機ホウ素電子系化合物の合成ルートについて説明する。上記式(7)の化合物は、例えば、チオフェン環の3位又は4位がハロゲン原子に置換されたハロゲン化オリゴチオフェンを有機リチウム(n -BuLiやsec-BuLi, tert-BuLiなど)などを用いてリチオ化し、これをハロゲン化ホウ素化合物と反応させることによりオリゴチオフェンの側鎖にホウ素置換基を導入する、というルートが考えられる。なお、反応溶媒、反応温度、反応時間、使用する基質や試薬のモル濃度などの反応条件は、使用する試薬等に応じて適宜設定すればよい。

40

【0037】

上記式(7)~(9)の化合物において、 R^1 ~ R^{10} として列記した物質のうち、アルキル基、オルトアルキルフェニル基、2,6-ジアルキルフェニル基、2,4,6-トリアルキルフェニル基、アルキルチオ基、アリールアルキル基、アリールアルキルチオ基、アルキルスルホニルオキシ基などのアルキルとしては、例えばメチル基、エチル基、 n -プロピル基、イソプロピル基、 n -ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基などが挙げられ、アルコキシ基、アリールアルコキシ基、アルコキシカルボニル基などのアルコキシとしては、メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、tert-ブトキシ基などが挙げられ、アルケニル基としては、ビニル基、アリル基、ブテニル

50

基、スチリル基などが挙げられ、アルキニル基としては、エチニル基、プロパギル基、フェニルアセチニル基などが挙げられ、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アリールアルキル基、アリールアルコキシ基、アリールアルキルチオ基、アリールスルホニルオキシ基、2, 6 - ジアリールフェニル基、2, 4, 6 - トリアリールフェニル基などのアリールとしては、例えばフェニル基、2, 6 - キシリル基、メシチル基、デュリル基、ピフェニル基、ターフェニル基、ナフチル基、アントリル基、ピレニル基、トルイル基、アニシル基、フルオロフェニル基、ジフェニルアミノフェニル基、ジメチルアミノフェニル基、ジエチルアミノフェニル基、フェナンスレニル基などが挙げられ、オリゴアリール基としては、オリゴパラフェニレン、オリゴフルオレン、オリゴ(パラフェニレンピニレン)、オリゴ(パラフェニレンエチニレン)などが挙げられ、1 価の複素環基としては、フリル基、チエニル基、ピロリル基、ピリジル基、ベンゾチエニル基、キノリル基などが挙げられ、1 価のオリゴ複素環基としては、オリゴフラン、オリゴチオフェン、オリゴピリジン、オリゴベンゾチオフェンなどが挙げられ、ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられる。

10

【0038】

本発明の有機ホウ素 電子系化合物において、列記した物質のうち、接頭語に「置換」の付いているものの具体的な置換基としては、例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子；メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、イソブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基などの分岐があってもよいアルキル基；シクロペンチル基やシクロヘキシル基などの環状アルキル基；ピニル基、アリル基、プテニル基、スチリル基などのアルケニル基；エチニル基、プロパギル基、フェニルアセチニル基などのアルキニル基；メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、*tert*-ブトキシ基などのアルコキシ基；ピニルオキシ基やアリルオキシ基などのアルケニルオキシ基；エチニルオキシ基やフェニルアセチルオキシ基などのアルキニルオキシ基；フェノキシ基、ナフトキシ基、ピフェニルオキシ基、ピレニルオキシ基などのアリールオキシ基；トリフルオロメチル基、トリフルオロメトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基などのパーフルオロ基およびさらに長鎖のパーフルオロ基；ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジフェニルアミノ基、カルバゾリル基などのアミノ基；ジフェニルボリル基、ジメシチルボリル基、ビス(パーフルオロフェニル)ボリル基などのボリル基；アセチル基やベンゾイル基などのカルボニル基；アセトキシ基やベンゾイルオキシ基などのカルボニルオキシ基；メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、フェノキシカルボニル基などのアルコキシカルボニル基；メチルスルフィニル基やフェニルスルフィニル基などのスルフィニル基；トリメチルシリル基、トリイソプロピルシリル基、ジメチル-*tert*-ブチルシリル基、トリメトキシシリル基、トリフェニルシリル基などのシリル基；フェニル基、2, 6 - キシリル基、メシチル基、デュリル基、ピフェニル基、ターフェニル基、ナフチル基、アントリル基、ピレニル基、トルイル基、アニシル基、フルオロフェニル基、ジフェニルアミノフェニル基、ジメチルアミノフェニル基、ジエチルアミノフェニル基、フェナンスレニル基などのアリール基；チエニル基、フリル基、シラシクロペンタジエニル基、オキサゾリル基、オキサジアゾリル基、チアゾリル基、チアジアゾリル基、アクリジニル基、キノリル基、キノキサロイル基、フェナンスロリル基、ベンゾチエニル基、ベンゾチアゾリル基、インドリル基、カルバゾリル基、ピリジル基、ピロリル基、ベンゾオキサゾリル基、ピリミジル基、イミダゾリル基などのヘテロ環基などが挙げられる。そのほかに、ニトロ基、ホルミル基、ニトロソ基、ホルミルオキシ基、イソシアノ基、シアネート基、イソシアネート基、チオシアネート基、イソチオシアネート基、シアノ基などもあげられる。さらに、これらの置換基がお互いに任意の場所で結合して環を形成していてもよい。

20

30

40

【0039】

本発明の有機ホウ素 電子系化合物は、例えば有機EL素子や有機レーザなどの発光性材料として用いることができる。ここでは、一例として、有機EL素子の発光性材料として用いる場合について説明する。有機EL素子は、正孔輸送層、発光層、電子輸送層の3

50

つの薄膜を2つの電極で挟んだ構造であり、陽極から注入された正孔が正孔輸送層を介して発光層に入り、陰極から注入された電子が電子輸送層を介して発光層（発光性材料を主体とする層）に入ることにより、正孔と電子とが発光層中で再結合して発光する。有機EL素子を構成する各層は、各層を構成すべき材料を公知の蒸着法やスピンコート法で薄膜とすることにより形成する。蒸着法を用いて薄膜化する場合、その蒸着条件は、各層を構成すべき材料の種類や分子累積膜の目的とする結晶構造及び会合構造などにより異なるが、例えば、ボート加熱温度50～400、真空度10⁻⁶～10⁻³Pa、蒸着速度0.01～50nm/s、基板温度-50～+300、膜厚5～5000nmの範囲で適宜選択してもよい。

【0040】

次に、本発明の有機ホウ素電子系化合物を用いて有機EL素子を作製する方法を説明する。適当な基板上に陽極物質からなる薄膜を1μm以下、好ましくは10～200nmの範囲の膜厚になるように蒸着法により形成させて陽極を作製した後、この陽極上に正孔輸送材料からなる薄膜を蒸着法により形成させて正孔輸送層とする。続いて、形成した正孔輸送層の上に本発明の有機ホウ素電子系化合物からなる薄膜を蒸着法により形成させて発光層とし、更にその上に電子輸送材料からなる薄膜を蒸着法により形成させて電子輸送層とする。そして、形成した電子輸送層の上に陰極物質からなる薄膜を1μm以下の膜厚になるように蒸着法により形成させて陰極を作製することにより、有機EL素子が得られる。なお、上述した有機EL素子の作製においては、作製順序を逆にして、陰極、電子輸送層、発光層、正孔輸送層、陽極の順に作製してもよい。

【0041】

有機EL素子の陽極は、例えば、仕事関数の大きな電極材料から構成されていてもよく、具体的には、金などの金属、ヨウ化銅などの合金、インジウムチンオキシド、酸化亜鉛などの誘電性透明材料から構成されていてもよい。有機EL素子の陰極は、例えば、仕事関数の小さな電極材料から構成されていてもよく、具体的には、カルシウム、マグネシウム、リチウム、アルミニウム、マグネシウム合金、アルミニウム/リチウム混合物、マグネシウム/銀混合物、インジウムから構成されていてもよい。有機EL素子の正孔輸送層は、例えば、N-フェニルカルバゾール、ポリビニルカルバゾールなどのカルバゾール誘導体、TPD、芳香族第3級アミンを主鎖又は側鎖に持つポリマー、1,1-ビス(4-ジ-p-トリルアミノフェニル)シクロヘキサンやN,N'-ジフェニル-N,N'-ジナフチル-4,4'-ジアミノビフェニルなどのトリアリールアミン誘導体、銅フタロシアニンなどのフタロシアニン誘導体、ポリシランなどであってもよい。有機EL素子の電子輸送層は、例えば、トリス(8-ヒドロキシキノリナート)アルミニウム(Alq₃)やチエニルチアゾールのポリマー、1,3,4-オキサゾール誘導体、1,2,4-トリアゾール誘導体などであってもよい。

【実施例1】

【0042】

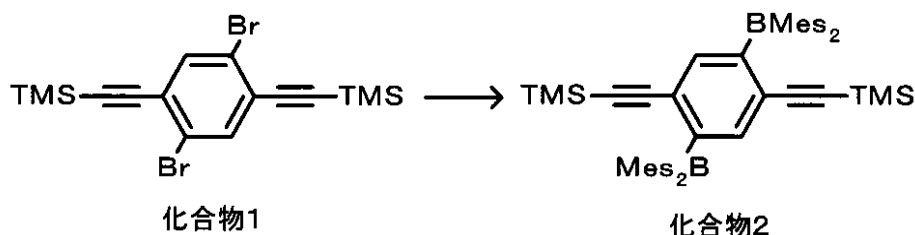
(1) 2,5-ビス(ジメシチルボリル)-1,4-ビス(トリメチルエチニル)ベンゼンの合成

まず、2,5-ジブromo-1,4-ビス(トリメチルシリルエチニル)ベンゼン(下記化合物1)を1,4-ジブromo-2,5-ジヨードベンゼンを出発原料として公知の方法(J. Organomet. Chem. 2002, 653, 215.)により合成した。続いて、アルゴンガス雰囲気下、化合物1(4.36g, 10.0mmol)のTHF溶液(80mL)にn-BuLi(1.6M, 13.1mL, 21.0mmol)を-78で滴下した。反応溶液を-78に保ったまま30分攪拌を続けたあと、これにジメシチルフッ化ホウ素(8.07g, 21.0mmol)のTHF溶液(30mL)を加えた。反応溶液をゆっくりと室温まで昇温し、室温で終夜攪拌した。減圧下で溶媒を留去し、残留物をエーテルで洗浄後、ヘキサンとクロロホルムの混合溶媒より再結晶し、4.47g(5.80mmol)の2,5-ビス(ジメシチルボリル)-1,4-ビス(トリメチルエチニル)ベンゼン(下記化合物2)を白色固体として収率58%で得た。化合物2のスペクトルデータは以下の

とおり .mp > 300 ; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3): d -0.06 (s, 18H), 1.99 (s, 24H), 2.27 (s, 12H), 6.75(s, 8H), 7.34 (s, 2H); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3): d0.3, 21.3, 23.3, 99.1, 104.8, 125.7, 128.4, 137.4, 139.3, 140.9, 142.4, 152.6; HRMS (FAB): 766.4750 (M^+); Calcd for $\text{C}_{52}\text{H}_{64}\text{B}_2\text{Si}_2$: 766.4733.

【 0 0 4 3 】

【 化 1 0 】



10

【 0 0 4 4 】

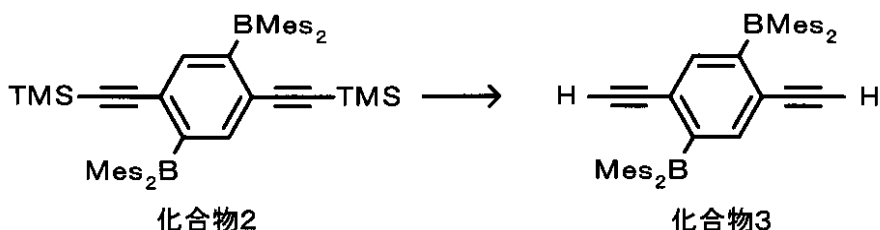
(2) 2 , 5 - ビス (ジメシチルボリル) - 1 , 4 - ジエチニルベンゼンの合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 2 (1 . 5 3 g , 2 . 0 m m o l) の T H F 溶液 (1 0 0 m L) に T B A F の T H F 溶液 (1 . 0 M , 4 0 m L , 4 0 m m o l) を室温で加え、反応溶液を室温で 4 日間攪拌した。減圧下で溶媒を留去したあと、得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒 : ヘキサン / クロロホルム = 5 / 1 、 R f = 0 . 3 5) で分離精製した。更に、ヘキサンとクロロホルムの混合溶媒により再結晶を行い、0 . 8 5 g (1 . 3 4 m m o l) の 2 , 5 - ビス (ジメシチルボリル) - 1 , 4 - ジエチニルベンゼン (下記化合物 3) を白色固体として収率 6 8 % で得た。化合物 3 のスペクトルデータは以下のとおり .mp > 300 ; $^1\text{H NMR}$ (270 MHz, CDCl_3): d2.00 (s, 24H), 2.27 (s, 12H), 2.74 (s, 2H), 6.75 (s, 8H), 7.39 (s, 2H); $^{13}\text{C NMR}$ (100 MHz, CDCl_3): d 21.3, 23.2, 81.5, 83.1, 125.1, 128.2, 137.8, 139.4, 140.9, 142.3, 153.0; HRMS (FAB): 623.4020 ($\text{M}+\text{H}^+$); Calcd for $\text{C}_{46}\text{H}_{49}\text{B}_2$: 623.4036.

20

【 0 0 4 5 】

【 化 1 1 】



30

【 0 0 4 6 】

(3) 2 , 5 - ビス (ジメシチルボリル) - 1 , 4 - ビス (フェニルエチニル) ベンゼンの合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 3 (6 2 m g , 0 . 1 0 m m o l) 、ヨードベンゼン (8 2 m g , 4 5 μL , 0 . 4 0 m m o l) 、 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ (1 2 m g , 0 . 0 1 m m o l) 及び CuI (3 . 8 m g , 0 . 0 2 m m o l) を脱気した 1 / 3 (v / v) (i - Pr) $_2$ NEt / T H F (4 m L) の混合溶液に室温で溶かした。反応溶液を 5 0 で終夜攪拌した。減圧下で溶媒を留去した後、クロロホルムに溶かした。この溶液を 5 % NH_4OH 水溶液、1 N HCl 水溶液及び飽和食塩水で洗浄したあと、無水 MgSO_4 で乾燥し、吸引濾過後にろ液を減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒 : ヘキサン / クロロホルム = 5 / 1 、 R f = 0 . 3 0) で分離精製し、5 6 m g (0 . 0 7 2 m m o l) の 2 , 5 - ビス (ジメシチルボリル) - 1 , 4 - ビス (フェニルエチニル) ベンゼン (下記化合物 4 a) を緑色固体として収率 7 2 % で得た。化合物 4 a のスペクトルデータは以下のとおり .mp 296.5-297.5 ; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3): d 2.0 4 (s, 24H), 2.26 (s, 12H), 6.76 (s, 8H), 6.98 (dd, J = 7.2, 1.6 Hz, 4H), 7.15-7.

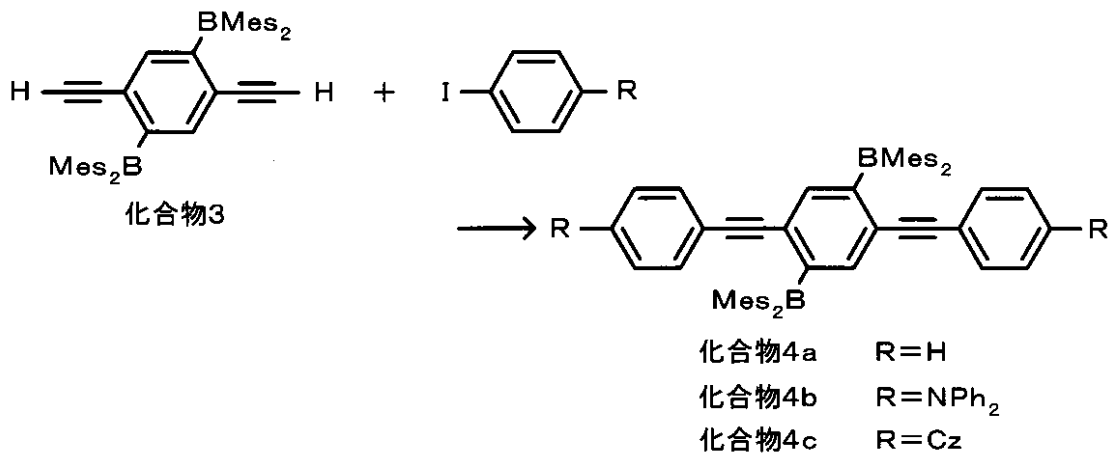
40

50

20 (m, 6H), 7.46 (s, 2 H); ^{13}C NMR (CDCl_3): d21.2, 23.3, 90.2, 93.8, 123.2, 125.9, 127.7, 127.9, 128.4, 131.5, 137.5, 139.2, 140.9, 142.5, 152.2; EI MS m/z 774 (M^+); Anal. Calcd for $\text{C}_{58}\text{H}_{52}\text{B}_2$: C 89.92, H 7.29. Found: C 90.14, H 7.43.

【 0 0 4 7 】

【 化 1 2 】



10

【 0 0 4 8 】

(4) X線結晶構造解析

20

このように合成した化合物 4 a について X 線結晶構造解析を行った。その結果を図 1 に示す。図 1 に示すように、化合物 4 a の 電子系骨格中のベンゼン環のうちホウ素置換基が導入されたベンゼン環とアセチレン結合を介してこのベンゼン環に結合しているベンゼン環とが二面角 37.28° を形成しており、 電子系骨格にねじれが生じていることが確認された。これは、2つのメシチル基が導入されたホウ素置換基により立体障害が生じ、この立体障害により2つのベンゼン環の間にねじれが生じたものと推定される。なお、この化合物 4 a の立体構造は、ホウ素置換基により強固に固定されていた。

【 0 0 4 9 】

(5) スピンコート膜とパウダーとの作製

30

化合物 4 a について固体状態での蛍光量子収率を検討するにあたり、得られた化合物 4 a のスピンコート膜とパウダーとを作製した。このうち、スピンコート膜については、化合物 4 a の濃度を約 $1\text{ mg} / 0.25\text{ mL}$ とした THF 溶液を調製し、この溶液を用いて石英基板上に作製した。また、パウダーは、精製後、減圧下で溶媒を留去することにより得た。

【 0 0 5 0 】

(6) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

40

得られたスピンコート膜及びパウダーについて、蛍光分光計 F 4 5 0 0 (日立製)を用いて吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定を行うと共に量子収率測定装置 C 9 9 2 0 - 0 1 (浜松ホトニクス製)を用いて蛍光量子収率の測定を行った。表 1 にその測定結果を示す。まず、スピンコート膜の吸収スペクトルでは、表 1 に示すように、 360 nm に吸収極大を示した。この波長で光励起すると、 484 nm に蛍光極大を示した。また、パウダーでは 360 nm に吸収極大を示し、 498 nm に蛍光極大を示した。次に、蛍光量子収率 () を測定したところ、表 1 に示すように、スピンコート膜では $= 0.44$ であり、パウダーでは $= 0.71$ であった。これらの値は、発光性材料として十分な量子収率であり、化合物 4 a は、固体状態のうち特にパウダーにおいて可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。また、ホウ素置換基の導入の効果を確認するために、比較例として 1, 4 - ビス [(4 - ジフェニルアミノ) フェニル] エチニルベンゼン (下記化合物 5) について同様にしてスピンコート膜を作製し、蛍光量子収率 を測定したところ、 $= 0.19$ であった。このことから、化合物 4 a で高効率な蛍光量子収率が得られたのはホウ素置換基の影響によるものといえる。つまり、化合物 4 a の 電子系骨格にねじれ

50

が生じ且つこの立体構造が強固に固定されているために固体状態での分子間相互作用が弱まり、これにより消光が抑制されたものと推察される。

【 0 0 5 1 】

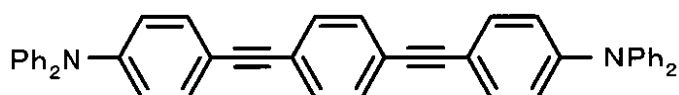
【表 1】

	化合物 No.	スピコート膜			パウダー		
		λ_{ex} [nm]	λ_{em} [nm]	ϕ	λ_{ex} [nm]	λ_{em} [nm]	ϕ
実施例	4a	360	484	0.44	360	498	0.71
	4b	360	560	0.94	360	570	0.87
	4c	360	505	0.84	360	504	0.99
	9	389	488	0.59	- ※1	- ※1	- ※1
	11	389	592	0.72	360	596	0.91
比較例	5	389	448	0.19	- ※1	- ※1	- ※1
	12	389	484	0.06	- ※1	- ※1	- ※1

※1 未実施

【 0 0 5 2 】

【化 1 3】



化合物5

【実施例 2】

【 0 0 5 3 】

(1) 2, 5 - ビス(ジメシチルボリル) - 1, 4 - ビス[(4 - ジフェニルアミノ)フェニル]エチニルベンゼンの合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 3 (62 mg, 0.10 mmol)、4 - ジフェニルアミノ - 1 - ヨードベンゼン (111 mg, 0.30 mmol)、Pd(PPh₃)₄ (12 mg, 0.01 mmol) 及び CuI (3.8 mg, 0.02 mmol) を脱気した 1/3 (v/v) (i-Pr)₂NEt / THF (4 mL) の混合溶液に室温で溶かした。反応溶液を 50 で終夜攪拌した。減圧下で溶媒を留去した後、クロロホルムに溶かした。この溶液を 5% NH₄OH 水溶液、1N HCl 水溶液及び飽和食塩水で洗浄したあと、無水 MgSO₄ で乾燥し、吸引濾過により乾燥剤を除去した後に減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = 3/1、R_f = 0.22) で分離精製し、56 mg (0.059 mmol) の 2, 5 - ビス(ジメシチルボリル) - 1, 4 - ビス[(4 - ジフェニルアミノ)フェニル]エチニルベンゼン (化合物 4 b) を緑色固体として収率 59% で得た。化合物 4 b のスペクトルデータは以下のとおり。mp 296.5-297.5 ; ¹H NMR (CDCl₃): d 2.04 (s, 24H), 2.26(s, 12H), 6.76 (s, 8H), 6.98 (dd, J = 7.2, 1.6 Hz, 4H), 7.15-7.20 (m, 6H), 7.46(s, 2 H); ¹³C NMR (CDCl₃): d21.2, 23.3, 90.2, 93.8, 123.2, 125.9, 127.7, 127.9, 128.4, 131.5, 137.5, 139.2, 140.9, 142.5, 152.2; EI MS m/z 774 (M⁺); Anal. Calcd for C₅₈H₅

10

20

30

40

50

B_2 : C 89.92, H 7.29. Found: C 90.14, H 7.43.

【 0 0 5 4 】

(2) X線結晶構造解析

このように合成した化合物 4 b について X 線結晶構造解析を行った。その結果を図 2 に示す。図 2 に示すように、化合物 4 b の電子系骨格中のベンゼン環のうちホウ素置換基が導入されたベンゼン環とアセチレン結合を介してこのベンゼン環に結合しているベンゼン環とが二面角 47.53° を形成しており、電子系骨格にねじれが生じていることが確認された。

【 0 0 5 5 】

(3) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例 1 の (5) と同様にして化合物 4 b のスピコート膜とパウダーとを作製し、上述の実施例 1 の (6) と同様にして吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定と蛍光量子収率の測定とを行った。その結果、スピコート膜では 360 nm に吸収極大を示し、 560 nm に蛍光極大を示した。また、パウダーでは 360 nm に吸収極大を示し、 570 nm に蛍光極大を示した (表 1 参照)。蛍光量子収率は、スピコート膜では $= 0.94$ であり、パウダーでは $= 0.87$ であった。これらの値は量子収率として極めて良好な値であり、化合物 4 b はスピコート膜とパウダーとにおいて可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。

【実施例 3】

【 0 0 5 6 】

(1) 化合物 4 c の合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 3 (62 mg , 0.10 mmol)、9 - (p -) ヨードフェニル) カルバゾール (147 mg , 0.30 mmol)、 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ (12 mg , 0.01 mmol) 及び CuI (3.8 mg , 0.02 mmol) を脱気した $1/3$ (v / v) (i - Pr) $_2$ NEt / THF (4 mL) の混合溶液に室温で溶かし、これを 50°C で終夜攪拌した。減圧下で溶媒を留去した後、クロロホルムに溶かした。この溶液を 5% NH_4OH 水溶液、 1 N HCl 水溶液及び飽和食塩水で洗浄したあと、無水 MgSO_4 で乾燥し、吸引濾過により乾燥剤を除去した後にろ液を減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = $4/1$ 、 $R_f = 0.11$) で分離精製し、 101 mg (0.092 mmol) の上記化 1 2 の化合物 4 c を緑色固体として収率 92% で得た。化合物 4 c のスペクトルデータは以下のとおり。mp $> 300^\circ\text{C}$; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3): d 2.10 (s, 24H), 2.28 (s, 12H), 6.82 (s, 8H), 7.22 (d, $J = 8.4\text{ Hz}$, 4H), 7.28 (t, $J = 7.2\text{ Hz}$, 4H), 7.36 - 7.44 (m, 12H), 7.55 (s, 2H), 8.13 (d, $J = 8.4\text{ Hz}$, 4H); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3): d 21.3 , 23.4 , 91.2 , 93.2 , 109.7 , 120.1 , 120.3 , 122.2 , 123.5 , 125.9 , 126.0 , 126.3 , 128.5 , 133.1 , 137.2 , 137.8 , 139.4 , 140.6 , 141.0 , 142.5 , 152.3 ; EI MS m/z 1104 (M^+); Anal. Calcd for $\text{C}_{82}\text{H}_{70}\text{B}_2\text{N}_2$: C, 89.12 , H 6.38 , N 2.53 . Found: C, 88.89 , H 6.59 , N 2.56 .

【 0 0 5 7 】

(2) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例 1 の (5) と同様にして化合物 4 c のスピコート膜とパウダーとを作製し、上述の実施例 1 の (6) と同様にして吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定と蛍光量子収率の測定とを行った。その結果、スピコート膜では 360 nm に吸収極大を示し、 505 nm に蛍光極大を示した。また、パウダーでは 360 nm に吸収極大を示し、 504 nm に蛍光極大を示した (表 1 参照)。蛍光量子収率は、スピコート膜では $= 0.84$ であり、パウダーでは $= 0.99$ であった。これらの値は量子収率として極めて良好な値であり、化合物 4 c はスピコート膜とパウダーとにおいて可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。

【実施例 4】

【 0 0 5 8 】

(1) 2 , 5 - ビス (ジメシチルボリル) - 4 - エチニル - 1 - トリメチルシリルエチニ

10

20

30

40

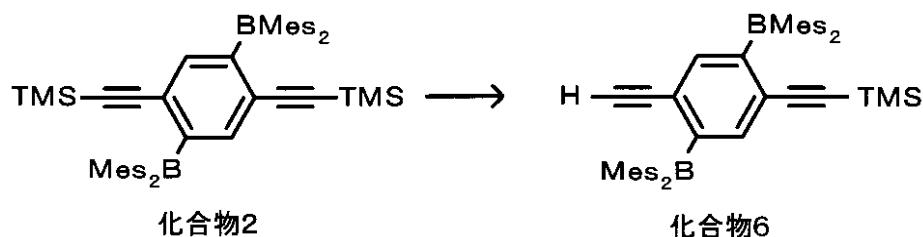
50

ルベンゼンの合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 2 (1.53 g, 2.0 mmol) の THF 溶液 (100 mL) に TBAF の THF 溶液 (1.0 M, 4.0 mL, 4.0 mmol) を室温で加え、反応溶液を室温で 2 日間撹拌した。減圧下で溶媒を留去した後、得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = 5/1, Rf = 0.38) で分離精製した。更に、GPC (溶媒: クロロホルム) で精製し、1.01 g (1.45 mmol) の 2,5-ビス(ジメチルボリル)-4-エチニル-1-トリメチルシリルエチルベンゼン (下記化合物 6) を白色固体として収率 73% で得た。化合物 6 のスペクトルデータは以下のとおり。mp 237.5-238.5 ; ¹H NMR (CDCl₃): d -0.06 (s, 9H), 1.98 (s, 12H), 2.00 (s, 12H), 2.26 (s, 6H), 2.28 (s, 6H), 2.73 (s, 1H), 6.74 (s, 4H), 6.75 (s, 4H), 7.33 (s, 1H), 7.39 (s, 1H); ¹³C NMR (CDCl₃): d -0.4, 21.2, 21.3, 23.2, 23.3, 81.4, 83.2, 99.2, 104.6, 124.6, 126.1, 128.1, 128.4, 137.4, 137.8, 139.3, 139.4, 140.8, 141.0, 142.4, 152.6, 153.0; HRMS (FAB): 695.4432 (M+H⁺); Calcd for C₄₉H₅₇B₂Si: 695.4416.

【0059】

【化14】



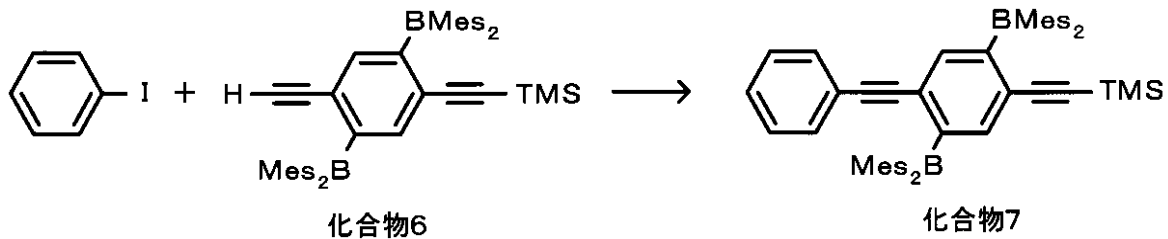
【0060】

(2) 2,5-ビス(ジメチルボリル)-4-フェニルエチニル-トリメチルシリルエチルベンゼンの合成

アルゴンガス雰囲気下、化合物 6 (138 mg, 0.20 mmol), ヨードベンゼン (163 mg, 90 μL, 0.80 mmol), Pd(PPh₃)₄ (23 mg, 0.02 mmol) 及び CuI (7.6 mg, 0.04 mmol) を脱気した 1/3 (v/v) (i-Pr)₂NEt/THF (8 mL) の混合溶液に室温で溶かした。反応溶液を 50 で終夜撹拌した。減圧下で溶媒を留去した後、クロロホルムに溶かした。この溶液を 5% NH₄OH 水溶液、1N HCl 水溶液及び飽和食塩水で洗浄したあと、無水 MgSO₄ で乾燥し、吸引濾過により乾燥剤を除去した後にろ液を減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = 5/1、Rf = 0.34) で分離精製し、138 mg (0.18 mmol) の 2,5-ビス(ジメチルボリル)-4-フェニルエチニル-トリメチルシリルエチルベンゼン (下記化合物 7) を淡黄色固体として収率 90% で得た。化合物 7 のスペクトルデータは以下のとおり。mp 285.0-286.0 ; ¹H NMR (CDCl₃): d -0.05 (s, 9H), 2.02 (s, 24H), 2.26 (s, 6H), 2.28 (s, 6H), 6.76 (s, 8H), 6.97 (dd, J = 6.8, 1.6 Hz, 2 H), 7.13-7.19 (m, 3 H), 7.39 (s, 1 H), 7.40 (s, 1 H); ¹³C NMR (CDCl₃): d = -0.3, 21.2, 21.3, 23.3, 90.1, 93.8, 98.9, 104.9, 123.1, 125.6, 125.9, 127.7, 127.8, 128.37, 28.39, 131.5, 137.1, 137.7, 139.2, 139.3, 140.9, 141.0, 142.5, 152.0, 152.8; HRMS (FAB): 770.4669 (M⁺); Calcd for C₅₅H₆₀B₂Si: 770.4650.

【0061】

【化15】



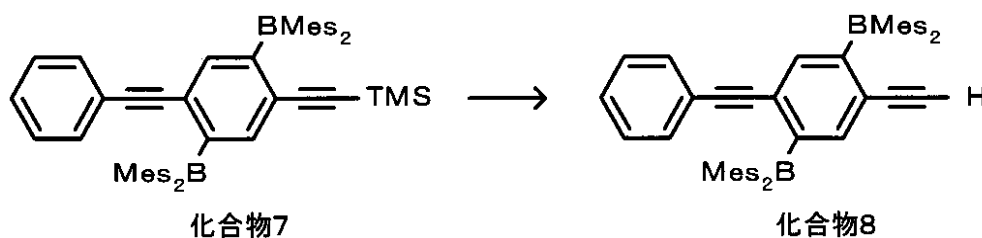
【0062】

(3) 2,5-ビス(ジメシチルボリル)-4-エチニル-フェニルエチルベンゼンの合成 10

アルゴンガス雰囲気下、化合物7 (191 mg, 0.25 mmol) の THF 溶液 (5 mL) に TBAF の THF 溶液 (1.0 M, 2.5 mL, 2.5 mmol) を室温で加え、反応溶液を室温で4日間攪拌した。減圧下で溶媒を留去したあと、得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = 5/1、 $R_f = 0.32$) で分離精製し、151 mg (0.22 mmol) の 2,5-ビス(ジメシチルボリル)-4-エチニル-フェニルエチルベンゼン (下記化合物8) を淡黄色固体として収率 87% で得た。化合物8 のスペクトルデータは以下のとおり。mp 154.0-155.0 ; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3): d 2.03 (s, 12H), 2.05 (s, 12H), 2.26 (s, 6H), 2.30 (s, 6H), 2.76 (s, 1H), 6.76 (s, 4H), 6.78 (s, 4H), 6.98 (dd, $J = 6.8, 1.6$ Hz, 2H), 7.15-7.21 (m, 3H), 7.42 (s, 1H), 7.47 (s, 1H); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3): d 21.2, 21.3, 23.2, 23.3, 81.3, 83.3, 89.9, 93.9, 123.0, 124.5, 126.4, 127.7, 127.9, 128.2, 128.4, 131.5, 137.1, 138.2, 139.2, 139.4, 140.8, 141.0, 142.4, 151.9, 153.2; HRMS (FAB): 698.4272 (M^+); Calcd for $\text{C}_{52}\text{H}_{52}\text{B}_2$: 698.4255. 20

【0063】

【化16】



【0064】

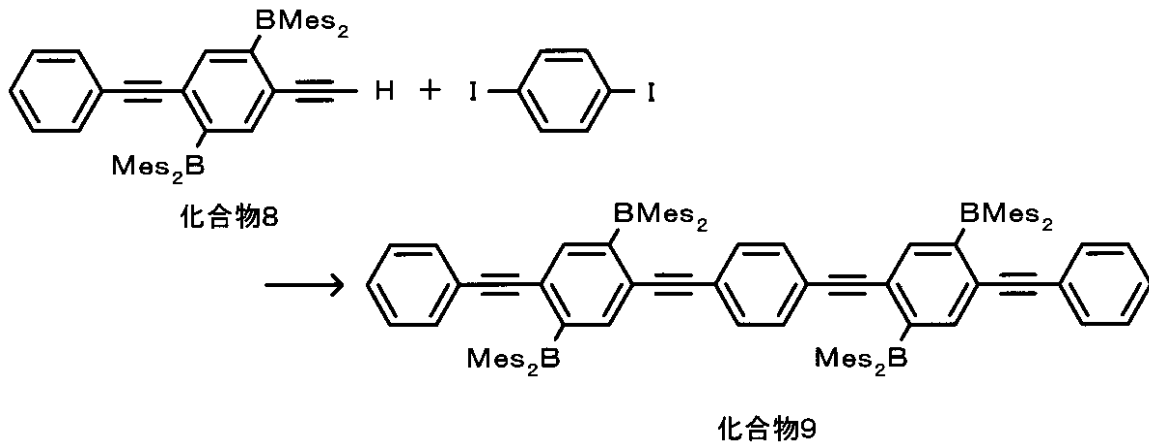
(4) 1,4-ビス{ [2,5-ビス(ジメシチルボリル)-4-フェニルエチニル-1-フェニル] エチニル } ベンゼンの合成 40

アルゴンガス雰囲気下、化合物8 (110 mg, 0.16 mmol)、p-ジヨードベンゼン (26 mg, 0.08 mmol)、 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ (18 mg, 0.016 mmol) 及び CuI (1.6 mg, 0.032 mmol) を脱気した 1/3 (v/v) ($i\text{-Pr}$) $_2\text{NEt}$ / THF (4 mL) の混合溶液に室温で溶かし、これを 50 で終夜攪拌した。減圧下で溶媒を留去した後、クロロホルムに溶かした。この溶液を 5% NH_4OH 水溶液、1N HCl 水溶液及び飽和食塩水で洗浄したあと、無水 MgSO_4 で乾燥し、吸引濾過により乾燥剤を除去した後にろ液を減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒: ヘキサン/クロロホルム = 5/1、 $R_f = 0.25$) で分離精製し、110 mg (0.075 mmol) の 1,4-ビス{ [2,5-ビス(ジメシチルボリル)-4-フェニルエチニル-1-フェニル] エチニル } ベンゼン (下記化合物9) を緑色固体として収率 93% で得た。化合物9 のスペクトルデータは以下のとおり。mp 294-295 ; $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3): d 2.02 (s, 24H), 2.03 (s, 24H), 2.27 (s, 4H), 6.74 (s, 16H), 6.77 (s, 4H), 6.94 (dd, $J = 7.8, 1.6$ Hz, 4H), 7.13-7.19 (m, 6H), 7.39 (s, 2H), 7.41 (s, 2H); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3): d 21.21, 21.24, 23.1, 90.1, 9 50

1.8, 93.9, 94.2, 122.3, 123.0, 125.4, 125.8, 127.4, 127.5, 128.3, 130.6, 131.3, 137.45, 137.49, 138.8, 140.3, 142.0, 151.5, 151.6; EI MS m/z 1471 (M^+); Anal. Calcd for $C_{110}H_{106}B_4$: C, 89.80; H, 7.26. Found: C, 89.79; H, 7.36.

【0065】

【化17】



10

【0066】

(5) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例1の(5)と同様にして化合物9のスピコート膜を作製し、上述の実施例1の(6)と同様にして吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定と蛍光量子収率の測定とを行った。その結果、389nmに吸収極大を示し、488nmに蛍光極大を示した(表1参照)。また、蛍光量子収率については0.59であった。このことから、化合物9はスピコート膜において可視領域で比較的高効率な発光を示すことが確認された。

20

【実施例5】

【0067】

(1) 2,5-ビス(ジメシチルボリル)-1,4-ビス{2-[4-(ジフェニルアミノ)フェニル]ビニル}ベンゼンの合成

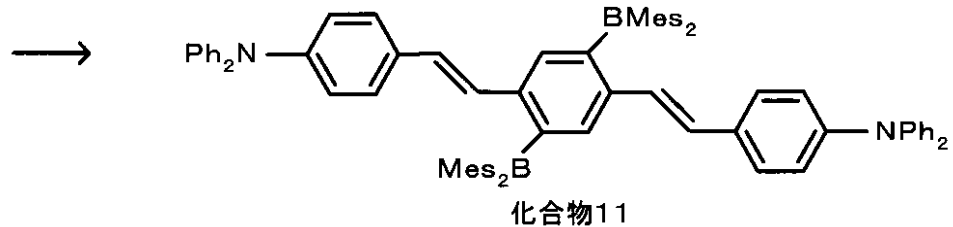
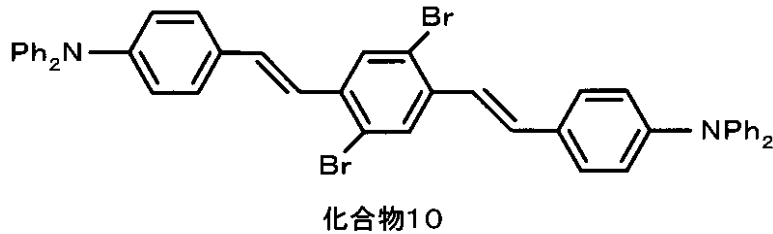
まず、2,5-ジブromo-1,4-ビス{2-[4-(ジフェニルアミノ)フェニル]ビニル}ベンゼン(下記化合物10)を[2,5-ジブromo-4-(ジエトキシホスホリルメチル)ベンジル]ホスホン酸ジエチルエステルと4-(ジフェニルアミノ)ペンサルデヒドとを出発原料として公知の方法(J. Am. Chem. Soc. 2001, 123, 1215.)により合成した。続いて、アルゴンガス雰囲気下、化合物10(231mg, 0.30mmol)のTHF溶液(5mL)にt-BuLi(ヘプタン中で1.46M, 0.86mL, 1.26mmol)を-78でゆっくり滴下した。反応溶液を-78で1時間攪拌し、ジメシチルフッ化ホウ素(168mg, 0.63mmol)のTHF溶液(5mL)を加えた。この反応溶液をゆっくりと室温まで昇温し、室温で終夜攪拌した。水(5mL)を加えた後、水層をクロロホルム(30mL)で抽出した。有機層を無水 $MgSO_4$ で乾燥し、吸引濾過後に減圧下で濃縮した。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/クロロホルム=5/1、 R_f =0.15)で分離精製し、231mg(0.21mmol)の2,5-ビス(ジメシチルボリル)-1,4-ビス{2-[4-(ジフェニルアミノ)フェニル]ビニル}ベンゼン(下記化合物11)を緑色固体として収率70%で得た。化合物11のスペクトルデータは以下のとおり。 1H NMR ($CDCl_3$): d 2.07 (s, 24H), 2.26 (s, 12H), 6.52 (d, J = 16.0 Hz, 2H), 6.81-6.90 (m, 18H), 7.01-7.08 (m, 16H), 7.24 (d, J = 16 Hz, 4H), 7.60 (s, 2H); ^{13}C NMR ($CDCl_3$): d 21.2, 23.3, 122.7, 123.7, 124.2, 127.2, 127.7, 128.1, 128.5, 129.2, 130.6, 132.3, 139.2, 140.2, 140.5, 143.3, 146.7, 147.6, 150.0; EI MS M/Z 1112 (M^+).

30

40

【0068】

【化18】



10

【0069】

(2) X線結晶構造解析

このように合成した化合物11についてX線結晶構造解析を行った。その結果を図3に示す。図3に示すように、化合物11の電子系骨格中のベンゼン環のうちホウ素置換基が導入されたベンゼン環とエチレン結合を介してこのベンゼン環に結合しているベンゼン環とが二面角 6.18° を形成しており、電子系骨格にねじれが生じていることが確認された。

20

【0070】

(3) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例1の(5)と同様にして化合物11のスピンコート膜とパウダーとを作製し、上述の実施例1の(6)と同様にして吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定と蛍光量子収率の測定とを行った。その結果、スピンコート膜では 389 nm に吸収極大を示し、 592 nm に蛍光極大を示した。また、パウダーでは 360 nm に吸収極大を示し、 596 nm に蛍光極大を示した(表1参照)。蛍光量子収率については、スピンコート膜では $\phi = 0.72$ であり、パウダーでは $\phi = 0.91$ であった。これらの値は、発光性材料として十分な量子収率であり、化合物11はスピンコート膜とパウダーとにおいて可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。また、ホウ素置換基の導入の効果を確認するために、比較例として1,4-ビス{2-[4-(ジフェニルアミノ)フェニル]ビニル}ベンゼン(下記化合物12)のスピンコート膜を同様に作製して蛍光量子収率を測定したところ、 $\phi = 0.06$ であった。このことから、化合物11で高効率な蛍光量子収率が得られたのはホウ素置換基の影響によるものといえる。つまり、化合物11の電子系骨格にねじれが生じ且つこの立体構造が強固に固定されているために固体状態での分子間相互作用が弱まり、これにより消光が抑制されたものと推察される。

30

【0071】

【化19】



40

【実施例6】

【0072】

(1) 3-ジメチルボリル-2,2'-ピチオフェンの合成

3-プロモ-2,2'-ピチオフェン(下記化合物21) 3.49 g (13.7 mmol)

50

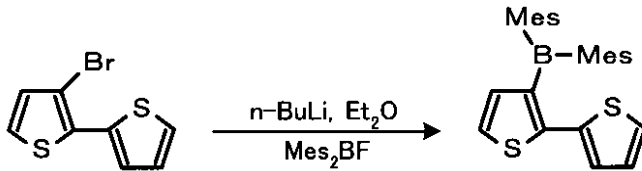
1) をエーテル (20 mL) に溶かし、 $n\text{-BuLi}$ (1.6 M, 9.0 mL, 14.4 mmol) を -78 °C で滴下し、そのまま3時間撹拌を続けた。この溶液に、-78 °C で Mes_2BF (4.05 g, 15.1 mmol) のエーテル (20 mL) 溶液を滴下した。反応溶液をゆっくりと室温に戻し、室温で終夜撹拌した。水 (20 mL) を加えた後、水層をヘキサン (10 mL) で5回抽出した。有機層をあわせて MgSO_4 で乾燥後、減圧ろ過、エバポレーションで濃縮し、5.90 g の茶色固体を得た。ヘキサン:トルエン (1:1) の混合溶液より再結晶し、3-ジメチルポリル-2,2'-ピチオフェン (下記化合物22) 1.16 g (2.81 mmol) を黄緑色の固体として収率20%で得た。さらに、ろ液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン:トルエン=7:1, $R_f=0.40$) で精製し、3-ジメチルポリル-2,2'-ピチオフェン (化合物22) 2.43 g (5.87 mmol) を収率43%で得た。つまり、あわせて化合物22を3.59 g (8.68 mmol) の黄緑色の固体として収率63%で得た。微量融点測定装置 (ヤナコ社製、MP-S3) にて得られた固体の融点を測定したところ、融点は129.3 - 129.8 °C であった。スペクトルデータは次の通りである。

【0073】

$^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) 2.02 (s, 12H), 2.21 (s, 6H), 6.65 (s, 4H), 6.67 (dd, $J_{\text{HH}}=5.2, 3.6$ Hz, 1H), 6.75 (dd, $J_{\text{HH}}=3.6, 1.2$ Hz, 1H), 6.89 (d, $J_{\text{HH}}=4.8$ Hz, 1H), 7.03 (dd, $J_{\text{HH}}=5.2, 1.2$ Hz, 1H), 7.19 (d, $J_{\text{HH}}=4.8$ Hz, 1H); $^{13}\text{C NMR}$ (100MHz, CDCl_3) 21.2, 23.0, 124.6, 126.2, 126.7, 127.0, 128.1, 135.1, 136.5, 138.6, 140.6, 142.2, 146.0, 147.7; $^{11}\text{B NMR}$ (128 MHz, CDCl_3) 69.2. 単位:ppm. Anal. Calcd for $\text{C}_{26}\text{H}_{27}\text{BS}_2$: C, 75.35; H, 6.57; N, 0.00. Found: C, 75.10; H, 6.53; N, 0.00.

【0074】

【化20】



化合物21

化合物22

【0075】

(2) X線結晶構造解析

このように合成した化合物22についてX線結晶構造解析を行った。その結果を図4に示す。図4に示すように、化合物22の電子系骨格中のチオフェン環同士が二面角56.3°を形成しており、電子系骨格にねじれが生じていることが確認された。これは、メシチル基が導入されたホウ素置換基により立体障害が生じ、この立体障害により2つのチオフェン環の間にねじれが生じたものと推定される。なお、この化合物22の立体構造は、ホウ素置換基により強固に固定されていた。

【0076】

(3) スピンコート膜の作製

化合物22について固体状態での蛍光量子収率を検討するにあたり、得られた化合物22のスピンコート膜を作製した。スピンコート膜は、化合物22の濃度を約1 mg / 0.25 mLとしたTHF溶液を調製し、この溶液0.3 mLをスピンコータ (ミカサ社製、1H-D7) 上に置いた石英プレートの上に滴下し、これを1000 rpmで60秒回転させたあとさらに300 rpmで20秒回転させることにより作製した。

【0077】

(4) 吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定

得られたスピンコート膜について、紫外可視分光光度計 (島津製作所社製、UV-3150) を用いて吸収スペクトルを測定するとともに、分光蛍光光度計 (日立製、F450

10

20

30

40

50

0) を用いて蛍光スペクトルの測定を行った。表 2 及び図 8 にその測定結果を示す。なお、表 2 には吸収極大波長と蛍光極大波長とを示し、図 8 には吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを示した。表 2 に示すように、スピコート膜の吸収スペクトルでは 386 nm に吸収極大を示し、この波長で光励起すると 486 nm に蛍光極大を示した。なお、化合物 22 を THF に溶かした溶液 (約 1 mg / 0.25 mL) について同様に測定を行ったところ、溶液状態では 371 nm に吸収極大を示し、477 nm に蛍光極大を示した。また、固体状態での吸収スペクトル及び蛍光スペクトルは、溶液状態よりも少し長波長シフトするものの、スペクトルの形は固体状態と溶液状態とで略同じであった (図 5 参照)。更に、側鎖へのホウ素置換基の導入の効果を確認するために、比較例 1 として 5, 5'-ビス (ジメシチルボリル) - 2, 2'-ピチオフェン (下記化合物 23) について、上述の (3) と同様にしてスピコート膜を作製し、吸収スペクトル及び蛍光スペクトルの測定を行い、THF に溶かした溶液状態のスペクトルと比較した。その結果を図 6 に示す。図 5 と図 6 とを比較すると分かるように、蛍光スペクトルにおいて、化合物 23 ではスピコート膜での蛍光スペクトルがエキシマー発光に対応する長波長シフトしたピークが観察されたのに対し、化合物 22 では蛍光スペクトルの波形は THF 溶液のものとはほとんど変化がなく、エキシマー発光は観測されなかった。このことから、化合物 22 の方が固体状態 (スピコート膜) において、より効果的に分子間の相互作用を抑制できると言える。

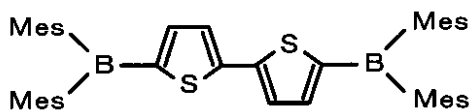
【0078】

【表 2】

化合物No.	in THF		spin-coated film		
	λ abs [nm]	λ em [nm]	λ abs [nm]	λ em [nm]	ϕ
22	371	477	386	486	0.55
24	406	480	411	509	0.77
26	449	600	456	601	0.60
23 (比較例1)	423	442	428	447	0.46

【0079】

【化 21】



化合物23

【0080】

(5) 蛍光量子収率の測定

得られたスピコート膜について、量子収率測定装置 (浜松ホトニクス製、C9920-01) を用いて蛍光量子収率 () の測定を行った。その結果、スピコート膜では $\phi = 0.55$ であった (表 2 参照)。この値は、発光性材料として十分な量子収率であり、化合物 22 は、固体状態において可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。また、比較例 1 として化合物 23 について同様にしてスピコート膜を作製し、蛍光量子収率を測定したところ、 $\phi = 0.46$ であった (表 2 参照)。このことから、化合物 22 で高効率な蛍光量子収率が得られたのは、側鎖に導入されたホウ素置換基の影響によるもの

であると考えられる。つまり、化合物 22 の 電子系骨格にねじれが生じ且つこの立体構造が強固に固定されているために固体状態での分子間相互作用が弱まり、これにより消光が抑制されたものと推察される。

【 0 0 8 1 】

(6) サイクリックボルタンメトリーの測定

得られた化合物 22 について、サイクリックボルタンメトリーを行った結果を図 7 に示す。なお、サイクリックボルタンメトリーは、 $n\text{-Bu}_4\text{N}^+\text{PF}_6^-$ (0 . 1 M) を指示電解質に用いて THF 溶液中で行った。その結果、 $E_{1/2} = - 2 . 4 4 \text{ V (vs Fc/Fc}^+)$ に可逆な還元波を示した (図 7 参照)。この結果は、化合物 22 が電子受容能を有していることを示す。

10

【実施例 7】

【 0 0 8 2 】

(1) 3 , 5 , 5 ' - トリス (ジメシチルボリル) - 2 , 2 ' - ビチオフェンの合成

化合物 22 (0 . 1 0 3 g , 0 . 2 4 9 mmol) と Mes_2BF (0 . 3 4 6 g , 1 . 2 9 mmol) のエーテル (6 mL) 溶液に、ジイソプロピルアミン (0 . 1 8 mL , 1 . 2 8 mmol) と $n\text{-BuLi}$ (1 . 5 6 M , 0 . 8 0 mL , 1 . 2 5 mmol) とをエーテル (5 mL) 中で 0 °C において調製した LDA のエーテル溶液を、0 °C で加えた。3 4 時間室温で撹拌した後、水 (2 0 mL) を加えた。水層をエーテル (1 0 mL) で 4 回抽出し、有機層にあわせて MgSO_4 で乾燥後、エバポレーターで濃縮し、0 . 5 0 7 g の粗生成物を得た。得られた混合物をシリカゲルクロマトグラフィー (ヘキサン : ジクロロメタン = 5 : 1 , $R_f = 0 . 3 0$) 及び GPC (クロロホルム) で分離精製し、0 . 2 2 5 g (0 . 2 4 7 mmol) の 3 , 5 , 5 ' - トリス (ジメシチルボリル) - 2 , 2 ' - ビチオフェン (下記化合物 24) を黄緑色固体として収率 9 9 % で得た。微量融点測定装置 (ヤナコ社製、MP - S 3) を用いて得られた固体の融点を測定したところ、融点は 1 4 4 . 2 - 1 4 4 . 8 °C であった。スペクトルデータは次の通りである。

20

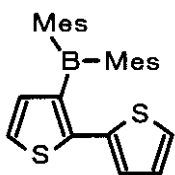
【 0 0 8 3 】

$^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) 1.92 (s, 12H), 1.99 (s, 12H), 2.08 (s, 12H), 2.18 (s, 6H), 2.27 (s, 6H), 2.28 (s, 6H), 6.59 (s, 4H), 6.77 (s, 4H), 6.78 (s, 4H), 6.89 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6 \text{ Hz}$, 1H), 6.99 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6 \text{ Hz}$, 1H), 7.31 (s, 1H); $^{11}\text{B NMR}$ (128 MHz, CDCl_3) 70.5 (br). 単位: ppm.

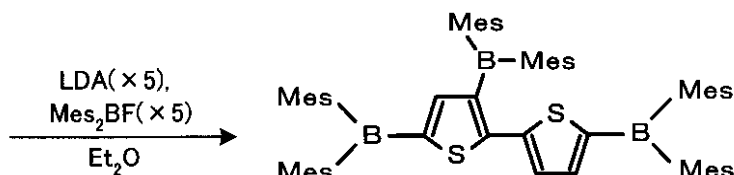
30

【 0 0 8 4 】

【化 2 2】



化合物22



化合物24

40

【 0 0 8 5 】

(2) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例 6 の (3) と同様にして化合物 24 のスピンコート膜を作製し、上述の実施例 6 の (4) 及び (5) と同様にして吸収スペクトル、蛍光スペクトル及び蛍光量子収率の測定を行った。その結果、スピンコート膜では 4 1 1 nm に吸収極大を示し、5 0 9 nm に蛍光極大を示した (表 2 参照)。なお、溶液状態では 4 0 6 nm に吸収極大を示し、4 8 0 nm に蛍光極大を示した。また、蛍光スペクトルは、図 8 に示すように、固体状態では溶液状態よりも少し長波長側にシフトするものの、スペクトルの形は略同じであった。蛍光スペクトルについて比較例 1 の化合物 23 と比較すると (図 6 参照)、化合物 25 ではスピンコート膜での蛍光スペクトルがエキシマー発光に対応する長波長シフトした

50

ピークが観察されたのに対し、化合物 24 では化合物 22 の場合と同様に蛍光スペクトルの波形は THF 溶液のものとはほとんど変化がなく、エキシマー発光は観測されなかった。このことから、化合物 24 の方が固体状態（スピコート膜）において、より効果的に分子間の相互作用を抑制できると言える。また、スピコート膜での蛍光量子収率については $\phi = 0.77$ であり、比較例 1 ($\phi = 0.46$) に比べて極めて良好であった。この値は量子収率として良好な値であり、化合物 24 は固体状態において可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。

【実施例 8】

【0086】

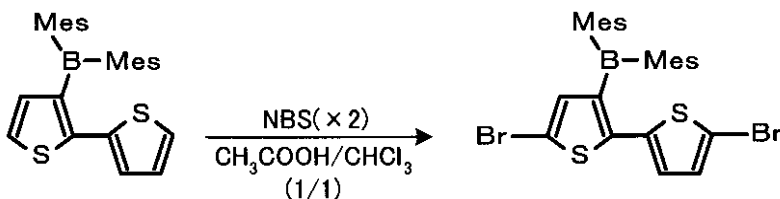
(1) 5, 5'-ジブromo-3-ジメチルポリル-2, 2'-ピチオフェンの合成 10
 化合物 22 (1.24 g, 3.00 mmol) と N-ブromosuccinimide (NBS) (1.12 g, 6.30 mmol) を酢酸 (40 mL) とクロロホルム (40 mL) の混合溶媒に溶かし、室温で 18 時間撹拌した。水 (40 mL) を加えて、水層をクロロホルム (10 mL) で 3 回抽出した。有機層をあわせて飽和 NaHCO₃ 水 (40 mL) で洗浄し、Mg₂SO₄ で乾燥後、エバポレーターで濃縮し、1.89 g の粗生成物を得た。得られた混合物をシリカゲルのショートカラム（展開溶媒：クロロホルム）に通し、1.69 g (2.95 mmol) の 5, 5'-ジブromo-3-ジメチルポリル-2, 2'-ピチオフェン（下記化合物 25）を黄緑色の固体として収率 98% で得た。微量融点測定装置（ヤナコ社製、MP-S3）を用いて得られた固体の融点を測定したところ、融点は 174.6 - 174.8 であった。スペクトルデータは次の通りである。 20

【0087】

¹H NMR (400 MHz, CDCl₃): 2.03 (s, 12H), 2.24 (s, 6H), 6.45 (d, J_{HH} = 4.0 Hz, 1H), 6.61 (d, J_{HH} = 4.0 Hz, 1H), 6.69 (s, 4H), 6.85 (s, 1H); ¹³C NMR (100 MHz, CDCl₃) 21.2, 23.1, 111.9, 113.2, 127.5, 128.2, 129.5, 136.7, 137.1, 139.3, 140.6, 141.5, 145.6, 149.3; ¹¹B NMR (128 MHz, CDCl₃) 70.0. 単位: ppm. Anal. Calcd for C₂₆H₂₅BBr₂S₂: C, 4.57; H, 4.40; N, 0.00. Found: C, 54.30; H, 4.48; N, 0.00.

【0088】

【化 23】



化合物22

化合物25

【0089】

(2) 3-ジメチルポリル-5, 5'-ビス(ジフェニルアミノフェニル)-2, 2'-ピチオフェンの合成 40
 化合物 25 (0.283 g, 0.494 mmol)、4-(ジフェニルアミノ)トリブチルスタニルベンゼン (0.808 g, 1.51 mmol) の THF 溶液 (15 mL) に Pd₂(dba)₃ · CHCl₃ (9.0 mg, 1.8 mol%)、トリ(2-フリル)ホスフィン (9.7 mg, 8.5 mol%) を加え、アルゴン雰囲気下で 15 時間撹拌した。溶媒を減圧留去してシリカゲルのショートカラム（展開溶媒：クロロホルム）を通し、シリカゲルクロマトグラフィー（ヘキサン：クロロホルム = 5 : 2, R_f = 0.32）で精製した。さらに GPC（クロロホルム）で分離精製し、0.211 g (0.234 mmol) の 3-ジメチルポリル-5, 5'-ビス(ジフェニルアミノフェニル)-2, 2'-ピチオフェン（下記化合物 26）を橙色固体として収率 47% で得た。微量融点測定装置（ヤナコ社製、MP-S3）を用いて得られた固体の融点を測定したところ、融点は 134.0 - 134.8 であった。スペクトルデータは以下の通りである。なお、d 50

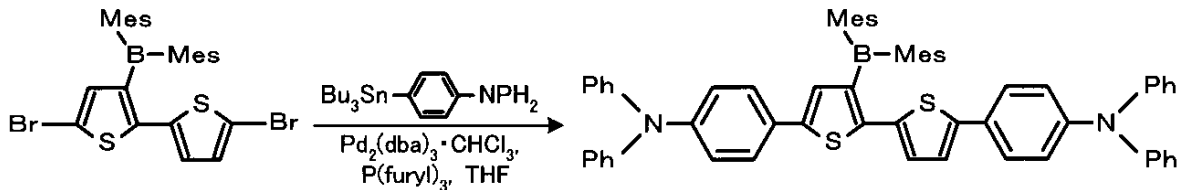
b a はジベンジリデンアセトンを表す。

【 0 0 9 0 】

^1H NMR (270 MHz, CDCl_3) 2.08 (s, 12H), 2.20 (s, 6H), 6.68 (s, 4H), 6.74 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6$ Hz, 1H), 6.80 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6$ Hz, 1H), 6.98-7.13 (m, 17H), 7.21-7.30 (m, 10H), 7.38-7.44 (m, 2H); ^{13}C NMR (100 MHz, CDCl_3) 21.2, 23.1, 122.2, 123.0, 123.1, 123.5, 123.7, 124.3, 124.5, 126.4, 126.6, 127.7, 127.9, 128.2, 128.3, 129.2, 129.29, 129.9, 135.4, 138.8, 140.8, 142.2, 142.6, 144.7, 144.8, 147.1, 147.2, 147.38, 147.42, 148.6; ^{11}B NMR (CDCl_3) d 68.5. 単位:ppm. HRMS (FAB): 900.3754 (M^+); Calcd for $\text{C}_{62}\text{H}_{53}\text{BN}_2\text{S}_2$: 900.3743.

【 0 0 9 1 】

【 化 2 4 】



化合物25

化合物26

【 0 0 9 2 】

(3) スペクトル測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例 6 の (3) と同様にして化合物 2 6 のスピンコート膜を作製し、上述の実施例 6 の (4) 及び (5) と同様にして吸収スペクトル、蛍光スペクトル及び蛍光量子収率の測定を行った。その結果、スピンコート膜では 4 5 6 nm に吸収極大を示し、6 0 1 nm に蛍光極大を示した (表 2 参照) 。なお、溶液状態では 4 4 9 nm に吸収極大を示し、6 0 0 nm に蛍光極大を示した。また、スピンコート膜での蛍光量子収率は 0 . 6 0 であり、比較例 1 (= 0 . 4 6) に比べて良好な値であった。この値は量子収率としても良好な値であり、化合物 2 6 は固体状態において可視領域で高効率な発光を示すことが確認された。

【 0 0 9 3 】

(4) サイクリックボルタンメトリーの測定

得られた化合物 2 6 について、上述の実施例 6 の (6) と同様にしてサイクリックボルタンメトリーを行った。その結果、 $E_{1/2} = + 0 . 3 8 \text{ V (vs Fc/Fc}^+)$ に可逆な酸化波を示し、 $E_{1/2} = - 2 . 2 4 \text{ V (vs Fc/Fc}^+)$ と $E_{1/2} = - 2 . 6 1 \text{ V (vs Fc/Fc}^+)$ に二段階の可逆な還元波を示した (図 6 参照) 。この結果は、化合物 2 6 が正孔輸送能及び電子受容能を有していることを示す。

【 実施例 9 】

【 0 0 9 4 】

(1) 3', 4'-ジブromo-5, 5''-ビス(トリメチルシリル)クォーターチオフェンの合成

2-ブromo-5-トリメチルシリルチオフェン (2 . 3 5 g , 1 0 . 0 mmol) の THF (3 0 mL) 溶液に、 $- 7 8$ で $n\text{-BuLi}$ (1 . 6 M , 9 . 5 2 mL , 1 5 . 2 mmol) を加え、 $- 7 8$ で 2 時間攪拌を続けた。反応溶液にトリブチルスタンニルクロリド (4 . 1 3 mL , 4 . 9 6 g , 1 5 . 2 mmol) を加えて、ゆっくりと室温まで昇温した。得られた 2-トリブチルスタンニル-5-トリメチルシリルチオフェンの THF 溶液に、4, 4', 5, 5'-テトラブromo-2, 2'-ピチオフェン (1 . 8 6 g , 3 . 8 7 mmol)、 $\text{Pd}_2(\text{dba})_3 \cdot \text{CHCl}_3$ (0 . 1 9 5 g , 0 . 1 8 9 mmol) 及びトリフルリルホスフィン (0 . 1 7 7 g , 0 . 7 6 mmol) を加えて、1 0 時間還流した。得られた混合溶液に水 (3 0 mL) を加えた後、クロロホルムで三回抽出した。得られた有機層を、 MgSO_4 で乾燥し、ろ過後、減圧下で濃縮した。さらに、シリカゲルクロマトグラフィー (展開溶媒 : ヘキサン , $R_f = 0 . 4 0$) で分離し、1 . 0 7 g

10

20

30

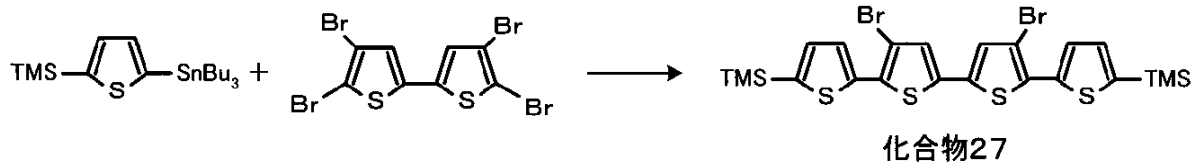
40

50

(1.70 mmol) の 5,5'''-ビス(トリメチルシリル)-3',4''-ジブ
ロモクォーターチオフェン(下記化合物27)を収率44%で得た。

【0095】

【化25】



【0096】

(2) 3',4''-ビス(ジメシチルボリル)-5,5'''-ビス(トリメチルシリル)クォーターチオフェンの合成

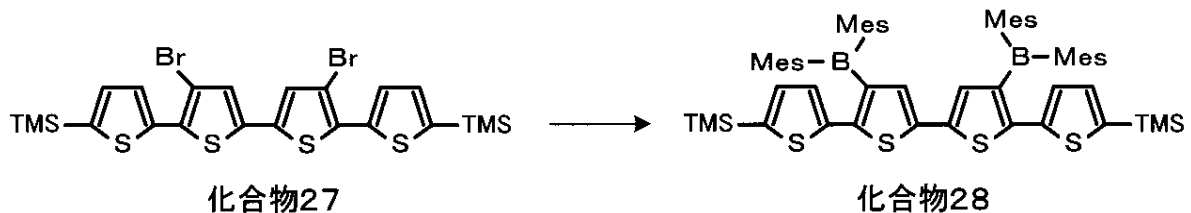
化合物27(0.17g, 0.27 mmol)のTHF溶液(10 mL)に、-78
で $n\text{-BuLi}$ (1.6 M, 0.38 mL, 0.61 mmol)を加え、そのまま-78
で1時間撹拌を続けた。 $\text{Me}_2\text{S}_2\text{BF}$ (0.18g, 6.27 mmol)のTHF溶液
(2 mL)を反応溶液に-78 で加え、ゆっくりと室温まで昇温した。得られた反応溶
液に水(10 mL)を加えて過することにより、0.024g(0.022 mmol)
の3',4''-ビス(ジメシチルボリル)-5,5'''-ビス(トリメチルシリル)
クォーターチオフェン(下記化合物28)を収率8%で得た。スペクトルデータは次の通
りである。

【0097】

$^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) 0.19 (s, 18H), 2.05 (s, 24H), 2.20 (s, 12 H), 6.64 (s, 8H), 6.77 (d, $J_{\text{HH}} = 4.0$ Hz, 2H), 6.82 (d, $J_{\text{HH}} = 4.0$ Hz, 2H), 6.91 (s, 2H). 単位: pm.

【0098】

【化26】



【実施例10】

【0099】

(1) 5,5'''-ビス(ジフェニルアミノ)-3'-ジメシチルボリルクォーターチ
オフェンの合成

ジフェニルアミノチオフェン(528 mg, 2.1 mmol)のTHF(10 mL)溶
液に、-78 で、 $n\text{-BuLi}$ (1.6 M, 1.4 mL, 2.2 mmol)を加え、-
78 で20分間撹拌を続けた後、0 まで昇温し2時間撹拌を続けた。反応溶液を再び
-78 に冷却し、反応溶液にトリブチルスタニルクロリド(0.60 mL, 720 m
g, 2.2 mmol)を加えて、ゆっくりと室温まで昇温した。得られたジフェニル(5
-トリブチルスタニル-2-チエニル)アミンのTHF溶液を、5,5'-ジブromo-
3'-ジメシチルボリル-2,2'-ピチオフェン(572.5 mg, 1.00 mmol)
, $\text{Pd}_2(\text{dba})_3 \cdot \text{CHCl}_3$ (20.7 mg, 0.02 mmol, 2 mol%)及び
トリフルルホスフィン(18.6 mg, 0.08 mmol, 8 mol%)のTHF(15
mL)溶液にキャニュラで加え、反応溶液を14時間還流した。混合溶液に水(40 mL)
を加えた後、クロロホルムで三回抽出した。得られた有機層を、 Na_2SO_4 で乾燥し、
ろ過後、減圧下で濃縮した。さらに、シリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサ
ン/ジクロロメタン=3:1, $R_f = 0.24$)で分離し、681 mg(0.746 mm
ol)の5,5'''-ビス(ジフェニルアミノ)-3'-ジメシチルボリルクォーター

10

20

30

40

50

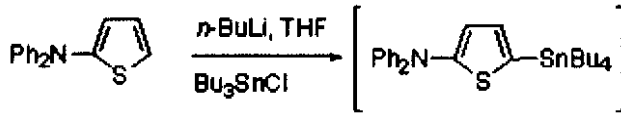
チオフェン（下記化合物 29）を収率 75% で得た。このクォーターチオフェンの融点及びスペクトルデータは以下の通りである。

【 0 1 0 0 】

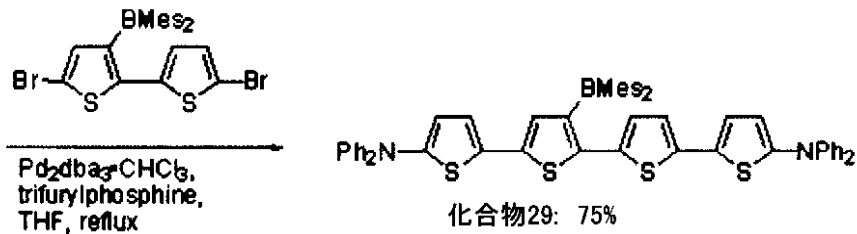
mp. 100.0-102.0 ; $^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) 2.10 (s, 12H), 2.20 (s, 6H), 6.69 (s, 4H), 6.78 (d, $J_{\text{HH}} = 4.0$ Hz, 2H), 6.82 (d, $J_{\text{HH}} = 4.0$ Hz, 2H), 6.91 (s, 2H); HRMS (FAB): 912.2887 (M^+); Calcd for $\text{C}_{52}\text{H}_{49}\text{BN}_2\text{S}_4$: 912.2872.

【 0 1 0 1 】

【 化 2 7 】



10



【 0 1 0 2 】

(2) 5, 5'-ビス(4-カルバゾリルフェニル)-3-ジメシチルボリル-2, 2'-ピチオフェンの合成

4-カルバゾリル-ヨードベンゼン(299 mg, 0.81 mmol)のエーテル(5 mL)溶液に、-78 で、 $n\text{-BuLi}$ (1.6 M, 0.56 mL, 0.90 mmol)を加え、-78 で1時間撹拌を続けた後、反応溶液にトリブチルスタンニルクロリド(0.25 mL, 293 mg, 0.90 mmol)を加えて、ゆっくりと室温まで昇温した。得られた4-カルバゾリル-トリブチルスタンニルベンゼンのエーテル溶液を減圧下で溶媒を留去した後、THF(5 mL)に溶かして、5, 5'-ジプロモ-3-ジメシチルボリル-2, 2'-ピチオフェン(172 mg, 0.30 mmol)、 $\text{Pd}_2(\text{dba})_3 \cdot \text{CHCl}_3$ (6.2 mg, 0.003 mmol, 2 mol%)及びトリフルリルホスフィン(5.6 mg, 0.024 mmol, 8 mol%)のTHF(5 mL)溶液にキャニユラで加えた。この溶液を30時間還流した。得られた混合溶液をシリカゲルのショートカラムに通した後、シリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/ジクロロメタン=4:1, $R_f = 0.25$)で分離し、85 mg(0.095 mmol)の5, 5'-ビス(4-カルバゾリルフェニル)-3-ジメシチルボリル-2, 2'-ピチオフェン(下記化合物 30)を収率 32% で得た。

20

【 0 1 0 3 】

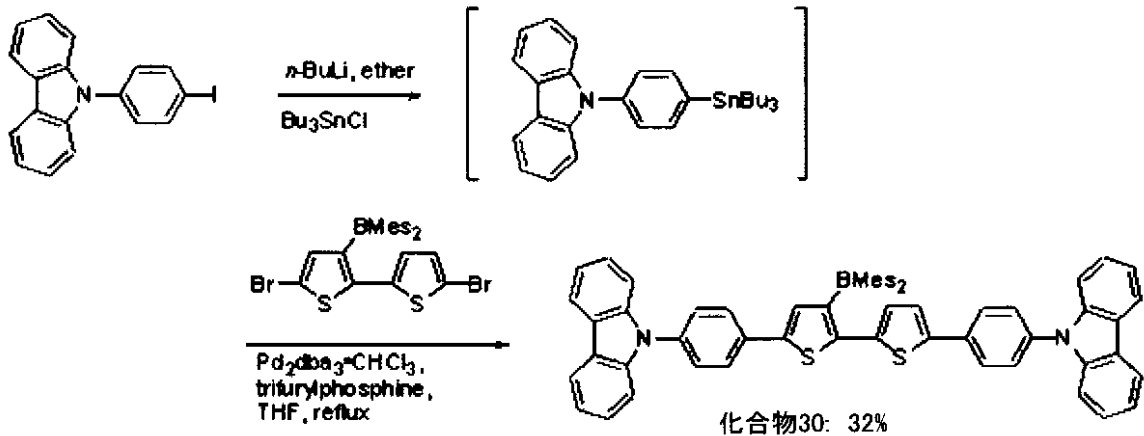
$^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) 2.10 (s, 12H), 2.20 (s, 6H), 6.75 (s, 4H), 6.89 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6$ Hz, 1H), 7.03 (d, $J_{\text{HH}} = 3.6$ Hz, 1H), 7.25 (s, 1H), 7.30 (td, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 3.6 Hz, 4H), 7.42 (t, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 4H), 7.44 (d, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 4H), 7.57 (d, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 4H), 7.65 (d, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 2H), 7.81 (d, $J_{\text{HH}} = 8.4$ Hz, 2H), 8.15 (dd, 8.4 Hz, 3.6 Hz, 4H); $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) d 21.2, 23.2, 109.7, 109.8, 120.06, 120.08, 120.4, 123.47, 123.48, 123.52, 126.0, 126.9, 127.0, 127.2, 127.3, 127.4, 128.2, 128.3, 131.4, 132.9, 133.3, 136.5, 136.9, 139.1, 140.7, 140.9, 142.2, 144.2, 145.4, 149.3(br); $^{11}\text{B NMR}$ (CDCl_3) d 67.5. 単位:ppm. HRMS (FAB): 896.3441 (M^+); Calcd for $\text{C}_{62}\text{H}_{49}\text{BN}_2\text{S}_2$: 896.3430.

30

40

【 0 1 0 4 】

【化28】



10

【0105】

(3) 5,5'-ジフェニル-3-ジメシチルポリル-2,2'-ピチオフェンの合成
 5,5'-ジブromo-3-ジメシチルポリル-2,2'-ピチオフェン(286mg, 0.50mmol)、フェニルボロン酸(243mg, 2.0mmol)、 $Pd_2(dba)_3 \cdot CHCl_3$ (10.9mg, 0.01mmol, 2mol%)、2-(2',6'-ジメトキシビフェニル)ジシクロヘキシルフォスフィン(17.0mg, 0.04mmol, 8mol%)及び K_3PO_4 (638mg, 3.0mmol)をトルエン(5mL)に溶かし、50℃で12時間加熱した。混合溶液に水(10mL)を加えた後、ジクロロメタンで四回抽出した。得られた有機層を、 $MgSO_4$ で乾燥し、ろ過後、減圧下で濃縮した。さらに、シリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/ジクロロメタン=5:1, $R_f=0.40$)及びGPC(展開溶液:クロロホルム)で分離し265mg(0.46mmol)の5,5'-ジフェニル-3-ジメシチルポリル-2,2'-ピチオフェン(下記化合物31)を収率93%で得た。

20

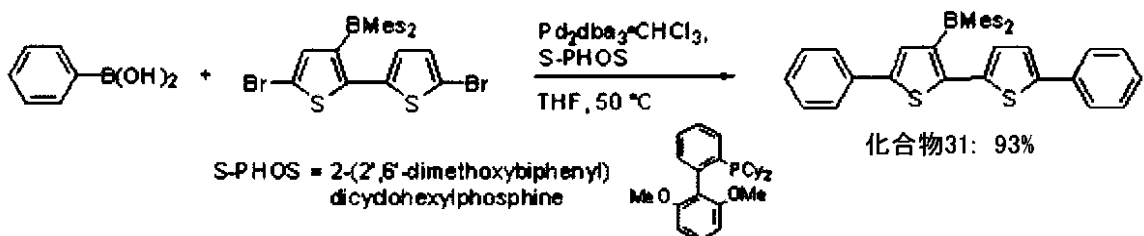
【0106】

1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) 2.10 (s, 12H), 2.20 (s, 6H), 6.69 (s, 4H), 6.78 (d, $J_{HH}=4.0$ Hz, 1H), 6.89 (d, $J_{HH}=4.0$ Hz, 2H), 7.12 (s, 1H), 7.34 (s, 2H), 7.34 (d, 7.2 Hz, 4H), 7.41 (d, 7.2 Hz, 2H), 7.56 (d, 7.2 Hz, 2H); ^{13}C NMR ($CDCl_3$) d 21.2, 23.1, 123.0, 125.6, 125.9, 127.4, 127.5, 127.9, 128.2, 128.78, 128.81, 130.8, 133.8, 134.3, 136.1, 138.9, 140.8, 142.3(br), 143.1, 145.1, 145.3, 149.0(br); 1B NMR ($CDCl_3$) d 69.0. 単位:ppm. HRMS (FAB): 566.2283 (M^+); Calcd for $C_{38}H_{35}BS_2$: 566.2273.

30

【0107】

【化29】



40

【0108】

(4) 5,5'-ジメシチル-3-ジメシチルポリル-2,2'-ピチオフェンの合成
 5,5'-ジブromo-3-ジメシチルポリル-2,2'-ピチオフェン(286mg, 0.50mmol)、メシチルボロン酸(328mg, 2.0mmol)、 $Pd_2(dba)_3 \cdot CHCl_3$ (10.5mg, 0.01mmol, 2mol%)、2-(2',6'-ジメトキシビフェニル)ジシクロヘキシルフォスフィン(17.6mg, 0.04mmol, 8mol%)及び K_3PO_4 (640mg, 3.0mmol)をトルエン(5mL)

50

に溶かし、50 で36時間加熱した。混合溶液に水(50 mL)を加えた後、ジクロロメタンで四回抽出した。得られた有機層を、 $MgSO_4$ で乾燥し、ろ過後、減圧下で濃縮した。さらに、シリカゲルクロマトグラフィー(展開溶媒:ヘキサン/ジクロロメタン=10:1, $R_f = 0.38$)で分離し166 mg(0.26 mmol)の5,5'-ジメチル-3-ジメチルポリル-2,2'-ピチオフェン(下記化合物32)を収率51%で得た。

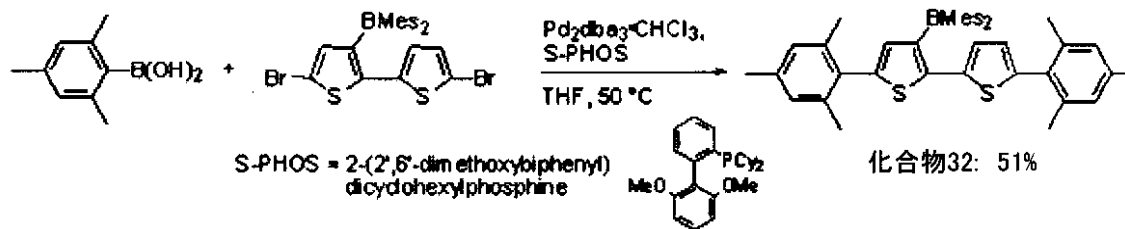
【0109】

mp > 167-168 °C; 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) 1.96 (s, 6H), 2.09 (s, 12H), 2.17 (s, 6H), 2.19 (s, 6H), 2.28 (s, 3H), 2.29 (s, 3H), 6.41 (d, $J_{HH} = 3.4$ Hz, 1H), 6.56 (s, 1H), 6.65 (s, 4H), 6.85 (d, $J_{HH} = 3.4$ Hz, 1H), 6.88 (s, 2H), 6.90 (s, 2H); ^{13}C NMR ($CDCl_3$) d 20.5, 20.8, 21.05, 21.15, 23.1, 126.6, 126.7, 127.9, 128.0, 128.2, 130.5, 130.7, 134.6, 136.7, 137.78, 137.80, 137.9, 138.3, 138.4, 140.6, 140.7, 142.4(r), 142.7, 146.7, 148.2(br); ^{11}B NMR ($CDCl_3$) d 68.5. 単位:ppm. HRMS (FAB): 650.3223 (M^+); Calcd for $C_{44}H_{47}B S_2$: 650.3212.

10

【0110】

【化30】



20

【0111】

(5) スペクトルの測定及び蛍光量子収率の測定

上述の実施例6の(3)と同様にして化合物29~32のスピコート膜を作製し、上述の実施例6の(4)及び(5)と同様にして吸収スペクトル、蛍光スペクトル及び蛍光量子収率の測定を行った。その結果を表3及び図9~図12に示す。表3及び図9~図12から明らかなように、化合物29~32のいずれも、フィルム(つまり固体状態)と溶液状態とで吸収スペクトルの吸収極大波長や蛍光スペクトルの蛍光極大波長に大きな差はなく概ね同じであり、スペクトルの形状も概ね同じであった。また、量子収率も固体状態と溶液状態とでそれほど大きな差が見られなかった。こうしたことから、これらの化合物では、固体状態においても希薄溶液状態とほぼ同様の環境をもつことを示しており、効果的に分子間の相互作用が抑制されているといえる。一方、チオフェンが4つ連なった構造をもつ化合物29は、吸収スペクトルの吸収極大が465 nm(溶液)、479 nm(固体)であり、これらの波長で光励起したときの蛍光極大が200 nm近い大きなストークスシフトを伴って660 nm前後つまり赤色領域に蛍光極大を示した。このことは、この化合物が青色の光を吸収して赤色の発光を示すことを意味している。また、一般に赤色に蛍光を示す化合物は、ローバンドギャップセオリーなどのためこれまで高い量子収率を示す化合物は限られているが、化合物29は、固体状態においても量子収率は0.30と比較的高い値を示した。これらの点から、化合物29の有用性が高い。

30

40

【0112】

【表 3】

compound	$\lambda_{\text{abs}}/\text{nm}^{\text{a}}$	$\lambda_{\text{em}}/\text{nm}^{\text{b}}$	$\Phi_{\text{F}}^{\text{c}}$
29 (in THF)	465	660	0.38
(film)	479	657	0.30
30 (in THF)	422	555	0.90
(film)	428	567	0.75
31 (in THF)	415	543	0.91
(film)	425	554	0.87
32 (in THF)	384	511	0.93
(film)	385	519	0.83

^aOnly the longest absorption maxima are shown. ^bExcited at the longest absorption maxima. ^cAbsolute quantum yield determined by a calibrated integrating sphere system.

【0113】

なお、本発明は上述した実施形態に何ら限定されることはなく、本発明の技術的範囲に 20
属する限り種々の態様で実施し得ることはいうまでもない。

【0114】

本出願は、2005年12月16日に出願された日本国特許出願第2005-3629
44、2006年2月28日に出願された日本国特許出願第2006-052613、2
006年8月21日に出願された日本国特許出願第2006-224646を優先権主張
の基礎としており、引用によりその内容の全てが本明細書に含まれる。

【産業上の利用可能性】

【0115】

本発明は、有機ELや有機レーザなどの有機エレクトロニクス分野に利用可能である。

【図面の簡単な説明】

30

【0116】

【図1】化合物(4a)のX線結晶解析結果の説明図である。

【図2】化合物(4b)のX線結晶解析結果の説明図である。

【図3】化合物(11)のX線結晶解析結果の説明図である。

【図4】化合物(22)のX線結晶解析結果の説明図である。

【図5】化合物(22)の吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを表すグラフである。

【図6】化合物(23)の蛍光スペクトルを表すグラフである。

【図7】化合物(22)及び(26)のサイクリックボルタンメトリーの測定結果を表す
グラフである。

【図8】化合物(24)の蛍光スペクトルを表すグラフである。

40

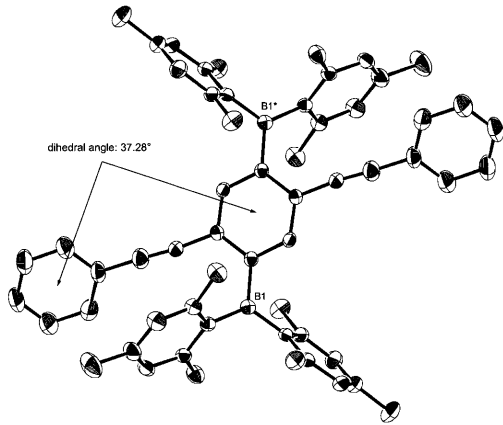
【図9】化合物(29)の吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを表すグラフである。

【図10】化合物(30)の吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを表すグラフである。

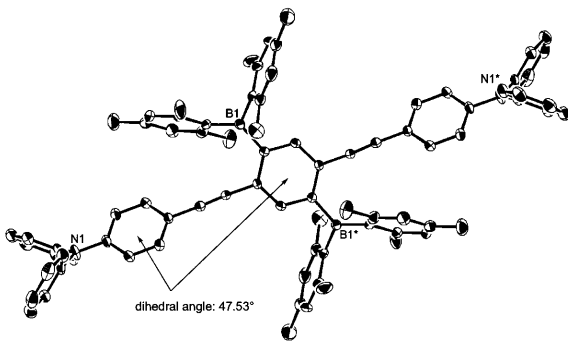
【図11】化合物(31)の吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを表すグラフである。

【図12】化合物(32)の吸収スペクトル及び蛍光スペクトルを表すグラフである。

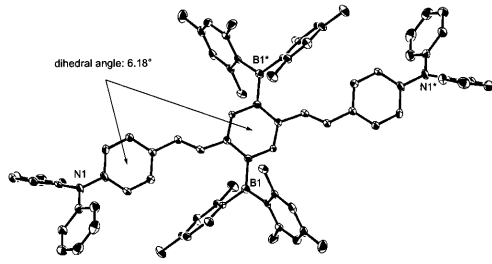
【 図 1 】



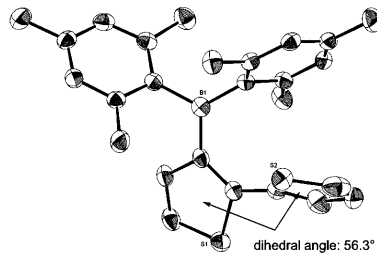
【 図 2 】



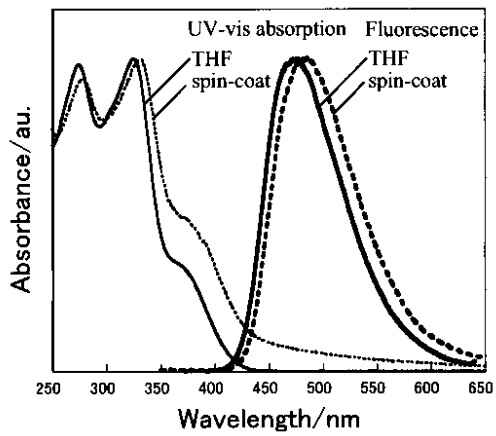
【 図 3 】



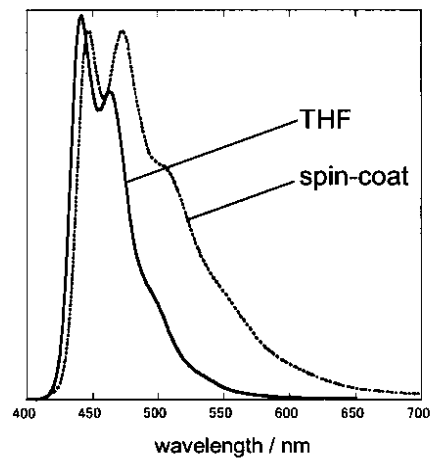
【 図 4 】



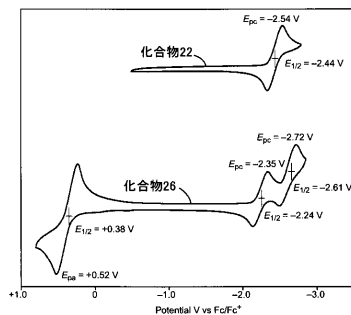
【 図 5 】



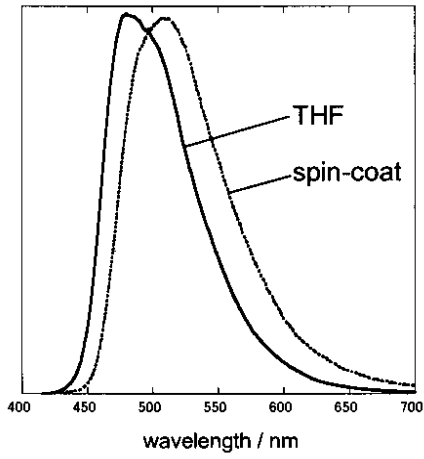
【 図 6 】



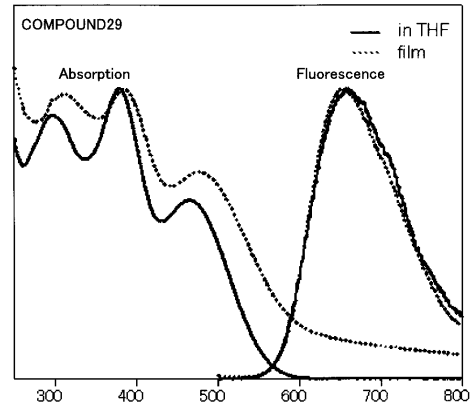
【 図 7 】



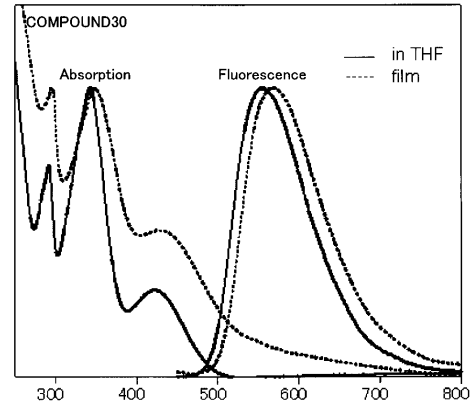
【 8 】



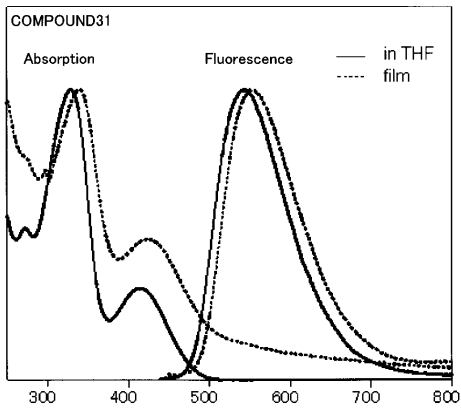
【 9 】



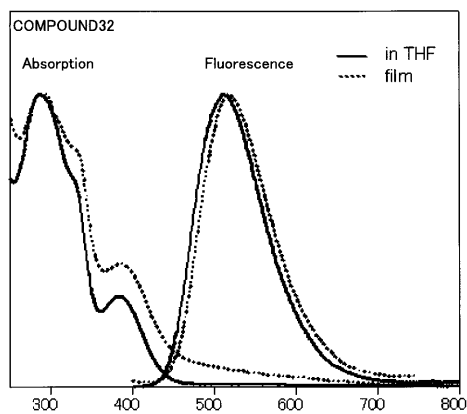
【 10 】



【 11 】



【 12 】



フロントページの続き

(51)Int.Cl. F I
H 0 5 B 33/22 D
C 0 7 F 7/08 W

(31)優先権主張番号 特願2006-224646(P2006-224646)

(32)優先日 平成18年8月21日(2006.8.21)

(33)優先権主張国 日本国(JP)

特許法第30条第1項適用 平成18年2月20日 インターネットアドレス「<http://www.chemistry.or.jp/nenkai/86haru/prog-86.pdf>」に発表

特許法第30条第1項適用 平成18年3月6日 国立大学法人 名古屋大学主催の「平成17年名古屋大学理学部化学科卒業論文発表会」に文書をもって発表

特許法第30条第1項適用 日本化学会第86春季年会 講演予稿集II(平成18年3月13日)社団法人日本化学会発行第1265ページに発表

早期審査対象出願

(72)発明者 チョウ ツイファ
愛知県名古屋市千種区不老町1番 国立大学法人名古屋大学内

審査官 本堂 裕司

(56)参考文献 特開2005-223239(JP,A)
国際公開第03/080698(WO,A1)

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)
C 0 7 F 5 / 0 2
C 0 7 F 1 9 / 0 0
C 0 9 K 1 1 / 0 6
H 0 1 L 5 1 / 5 0
C 0 7 F 7 / 0 8
CA/REGISTRY(STN)