

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第5168787号
(P5168787)

(45) 発行日 平成25年3月27日(2013.3.27)

(24) 登録日 平成25年1月11日(2013.1.11)

(51) Int.Cl.

C09K 11/06 (2006.01)
H01L 51/50 (2006.01)

F 1

C09K 11/06 610
H05B 33/14 B
H05B 33/22 B
C09K 11/06 690
C09K 11/06 635

請求項の数 7 (全 24 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号

特願2006-12062 (P2006-12062)

(22) 出願日

平成18年1月20日 (2006.1.20)

(65) 公開番号

特開2007-191603 (P2007-191603A)

(43) 公開日

平成19年8月2日 (2007.8.2)

審査請求日

平成21年1月20日 (2009.1.20)

(73) 特許権者 000003159

東レ株式会社

東京都中央区日本橋室町2丁目1番1号

(72) 発明者 村瀬 清一郎

滋賀県大津市園山1丁目1番1号 東レ株式会社滋賀事業場内

(72) 発明者 長尾 和真

滋賀県大津市園山1丁目1番1号 東レ株式会社滋賀事業場内

(72) 発明者 小川 貴史

滋賀県大津市園山1丁目1番1号 東レ株式会社滋賀事業場内

審査官 井上 恵理

最終頁に続く

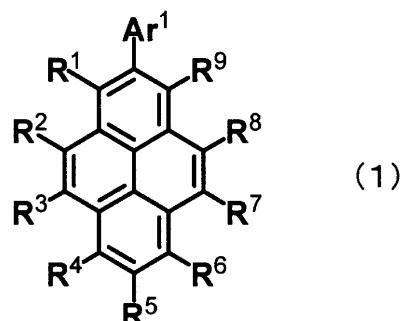
(54) 【発明の名称】発光素子材料および発光素子

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

一般式(1)で表されるピレン化合物を含有することを特徴とする発光素子材料。

【化 1】



(R¹ ~ R⁹ はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素、アルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリールエーテル基、アリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。Ar¹ はアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基の中から選ばれる。Ar¹ がアリール基のとき、R⁴ および R⁶ の少

なくとも一つは、アリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレニル基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。Ar¹がナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレニル基のとき、R¹～R⁹、Ar¹のうち少なくとも1つは、t-ブチル基、ジベンゾフラニル基、カルバゾリル基の中から選ばれる基を含有する。)

【請求項2】

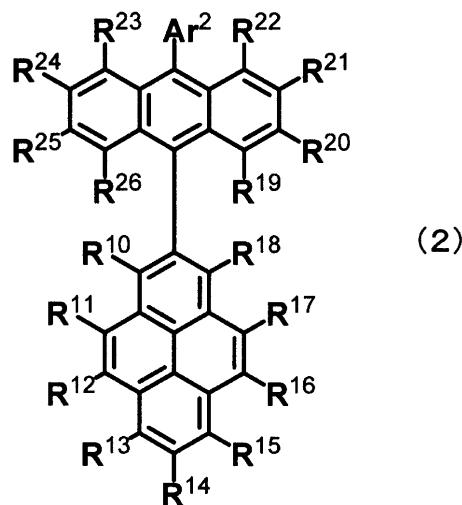
一般式(1)で表されるピレン化合物のAr¹がナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基およびピレニル基の中から選ばれることを特徴とする請求項1記載の発光素子材料。

10

【請求項3】

一般式(1)で表されるピレン化合物が一般式(2)で表されることを特徴とする請求項1記載の発光素子材料。

【化2】



(R¹～R⁹はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素、アルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレニル基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。Ar²はアリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレニル基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。ただしR¹～R⁹、Ar²のうち少なくとも1つは、t-ブチル基、ジベンゾフラニル基、カルバゾリル基の中から選ばれる基を含有する。)

20

【請求項4】

R¹～R⁹、Ar¹のうち少なくとも1つが、正孔輸送性基を含有することを特徴とする請求項1記載の発光素子材料。

40

【請求項5】

陽極と陰極の間に少なくとも発光層が存在し、電気エネルギーにより発光する発光素子であって、発光素子が請求項1～4のいずれか記載の発光素子材料を含有することを特徴とする発光素子。

【請求項6】

発光層がホスト材料とドーパント材料を含有し、一般式(1)で表される化合物を含有する発光素子材料がホスト材料であることを特徴とする請求項5記載の発光素子。

【請求項7】

発光層と陰極の間に少なくとも電子輸送層が存在し、電子輸送層が、電子受容性窒素を含

50

み、さらに炭素、水素、窒素、酸素、ケイ素、リンの中から選ばれる元素で構成されるヘテロアリール環構造を有する化合物を含有することを特徴とする請求項5または6記載の発光素子。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、蛍光色素や電荷輸送材として有用なピレン化合物およびこれを用いた発光素子であって、表示素子、フラットパネルディスプレイ、バックライト、照明、インテリア、標識、看板、電子写真機および光信号発生器などの分野に利用可能な発光素子に関する。10

【背景技術】

【0002】

陰極から注入された電子と陽極から注入された正孔が両極に挟まれた有機発光体内で再結合する際に発光するという有機薄膜発光素子の研究が、近年活発に行われている。この発光素子は、薄型でかつ低駆動電圧下での高輝度発光と、発光材料を選ぶことによる多色発光が特徴であり、注目を集めている。

【0003】

この研究は、イーストマンコダック社のC.W.Tangらによって有機薄膜発光素子が高輝度に発光することが示されて以来、多くの研究機関が検討を行っている。コダック社の研究グループが提示した有機薄膜発光素子の代表的な構成は、ITOガラス基板上に正孔輸送性のジアミン化合物、発光層であるトリス(8-キノリノラート)アルミニウム(III)、そして陰極としてMg:Ag(合金)を順次設けたものであり、10V程度の駆動電圧で1000cd/m²の緑色発光が可能であった(非特許文献1参照)。20

【0004】

また、有機薄膜発光素子は、発光層に種々の蛍光材料を用いることにより、多様な発光色を得ることが可能であることから、ディスプレイなどへの実用化研究が盛んである。三原色の発光材料の中では緑色発光材料の研究が最も進んでおり、現在は赤色発光材料と青色発光材料において、特性向上を目指して鋭意研究がなされている。

【0005】

有機薄膜発光素子における最大の課題の一つは、素子の耐久性である。特に青色に関しては、耐久性が優れ、信頼性の高い素子を提供する青色発光材料が少ない。例えば、アリール基で置換されたピレン化合物を青色発光素子に用いる技術(特許文献1~8参照)が開示されているが、いずれも耐久性が不十分であった。30

【特許文献1】特開2001-118682号公報(請求項1)

【特許文献2】特開2002-63988号公報(請求項1)

【特許文献3】特開2002-324678号公報(請求項3)

【特許文献4】特開2004-75567号公報(請求項3、4)

【特許文献5】特開2004-83481号公報(請求項3、4)

【特許文献6】特開2004-83483号公報(請求項2、4)

【特許文献7】特開2004-204238号公報(請求項5)40

【特許文献8】特開2005-206551号公報(請求項1)

【非特許文献1】Applied Physics Letters (Applied Physics Letters) (米国) 1987年、51巻、12号、913~915頁

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

そこで本発明は、かかる従来技術の問題を解決し、発光効率が高く、耐久性に優れた発光素子を可能にする発光素子材料および発光素子を提供することを目的とする。

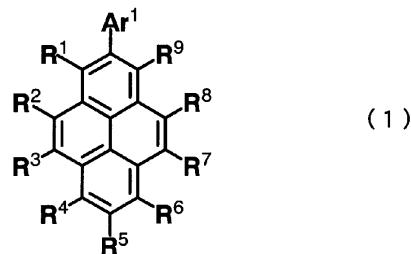
【課題を解決するための手段】

【0007】50

本発明は一般式(1)で表されるピレン化合物を含有することを特徴とする発光素子材料である。

【0008】

【化1】



(1)

【0009】

(R¹ ~ R⁹ はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素、アルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリールエーテル基、アリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。Ar¹ はアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基の中から選ばれる。Ar¹ がアリール基のとき、R⁴ および R⁶ の少なくとも一つは、アリール基、ヘテロアリール基、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基の中から選ばれる。Ar¹ がナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレン基のとき、R¹ ~ R⁹、Ar¹ のうち少なくとも1つは、t-ブチル基、ジベンゾフラニル基、カルバゾリル基の中から選ばれる基を含有する。)

また、本発明は、陽極と陰極の間に少なくとも発光層が存在し、電気エネルギーにより発光する発光素子であって、発光素子が一般式(1)で表される発光素子材料を含有することを特徴とする発光素子である。

【発明の効果】

【0010】

本発明は、発光素子等に利用可能な発光性能の高い発光素子材料を提供できる。さらに本発明によれば、上記発光素子材料を用いることによって、発光効率が高く、耐久性に優れた発光素子が得られる。

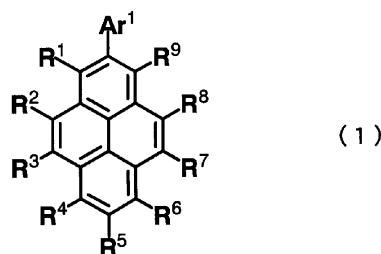
【発明を実施するための最良の形態】

【0011】

まず、本発明において用いる一般式(1)で表されるピレン化合物について説明する。

【0012】

【化2】



(1)

【0013】

R¹ ~ R⁹ はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素、アルキル基、シクロアルキル基、複素環基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリールエーテル基、アリールチオエーテル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基、ハロゲン、シアノ基、ホスフィンオキサイド基、シリル基の中から選ばれる。R¹ ~ R⁹ は隣接する置換基同士で環を形成して

50

もよい。Ar¹はアリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれ、Ar¹がアリール基あるいはヘテロアリール基のとき、R⁴およびR⁶の少なくとも一つは、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれる。

【0014】

これらの置換基のうち、アルキル基とは、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、sec-ブチル基、tert-ブチル基などの飽和脂肪族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していないてもよい。置換されている場合の追加の置換基には特に制限は無く、例えば、アルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、アミノ基等を挙げることができ、この点は、以下の記載にも共通する。また、アルキル基の炭素数は特に限定されないが、入手の容易性やコストの点から、通常1以上20以下、より好ましくは1以上8以下の範囲である。10

【0015】

シクロアルキル基とは、例えば、シクロプロピル、シクロヘキシリル、ノルボルニル、アダマンチルなどの飽和脂環式炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していないてもよい。アルキル基部分の炭素数は特に限定されないが、通常、3以上20以下の範囲である。

【0016】

複素環基とは、例えば、ピラン環、ピペリジン環、環状アミドなどの炭素以外の原子を環内に有する脂肪族環を示し、これは置換基を有していても有していないなくてもよい。複素環基の炭素数は特に限定されないが、通常、2以上20以下の範囲である。20

【0017】

アルケニル基とは、例えば、ビニル基、アリル基、ブタジエニル基などの二重結合を含む不飽和脂肪族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していないてもよい。アルケニル基の炭素数は特に限定されないが、通常、2以上20以下の範囲である。

【0018】

シクロアルケニル基とは、例えば、シクロペンテニル基、シクロペニタジエニル基、シクロヘキセニル基などの二重結合を含む不飽和脂環式炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していないてもよい。

【0019】

アルキニル基とは、例えば、エチニル基などの三重結合を含む不飽和脂肪族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していないてもよい。アルキニル基の炭素数は特に限定されないが、通常、2以上20以下の範囲である。30

【0020】

アルコキシ基とは、例えば、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基などのエーテル結合を介して脂肪族炭化水素基が結合した官能基を示し、この脂肪族炭化水素基は置換基を有していても有していないてもよい。アルコキシ基の炭素数は特に限定されないが、通常、1以上20以下の範囲である。

【0021】

アルキルチオ基とは、アルコキシ基のエーテル結合の酸素原子が硫黄原子に置換されたものである。アルキルチオ基の炭化水素基は置換基を有していても有していないてもよい。アルキルチオ基の炭素数は特に限定されないが、通常、1以上20以下の範囲である。40

【0022】

アリールエーテル基とは、例えば、フェノキシ基など、エーテル結合を介した芳香族炭化水素基が結合した官能基を示し、芳香族炭化水素基は置換基を有していても有していないてもよい。アリールエーテル基の炭素数は特に限定されないが、通常、6以上40以下の範囲である。

【0023】

アリールチオエーテル基とは、アリールエーテル基のエーテル結合の酸素原子が硫黄原子に置換されたものである。アリールエーテル基における芳香族炭化水素基は置換基を有50

していても有していなくてもよい。アリールエーテル基の炭素数は特に限定されないが、通常、6以上40以下の範囲である。

【0024】

アリール基とは、例えば、フェニル基、ビフェニル基、ターフェニル基、クオーターフェニル基など、芳香環同士が縮合していない芳香族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していなくてもよい。アリール基の炭素数は特に限定されないが、通常、6以上40以下の範囲である。

【0025】

ヘテロアリール基とは、例えば、フラニル基、チオフェニル基、オキサゾリル基、ピリジル基、ピラジル基など、炭素以外の原子を環内に有し、かつ芳香環同士が縮合していない芳香族基を示し、これは置換基を有していても有していなくてもよい。ヘテロアリール基の炭素数は特に限定されないが、通常、2以上30以下の範囲である。10

【0026】

縮合アリール基とは、例えば、ナフチル基、フェナントリル基、アントラセニル基、ピレニル基など、2つ以上の芳香環が縮合した芳香族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していなくてもよい。縮合アリール基の炭素数は特に限定されないが、通常、10以上40以下の範囲である。

【0027】

縮合ヘテロアリール基とは、例えば、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、キノリニル基、フェナントロリニル基、カルバゾリル基など、炭素以外の原子を環内に有し、かつ2つ以上の芳香環が縮合した芳香族炭化水素基を示し、これは置換基を有していても有していなくてもよい。縮合ヘテロアリール基の炭素数は特に限定されないが、通常、5以上30以下の範囲である。20

【0028】

ハロゲン原子とは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素を示す。ホスフィンオキサイド基は、置換基を有していても有していなくてもよく、置換基は例えばアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基などが挙げられ、これら置換基はさらに置換されてもよい。

【0029】

シリル基とは、例えば、トリメチルシリル基などのケイ素原子への結合を有する官能基を示し、これは置換基を有していても有していなくてもよい。シリル基の炭素数は特に限定されないが、通常、3以上20以下の範囲である。また、ケイ素数は、通常、1以上6以下である。30

【0030】

上記置換基は隣接する置換基同士で環を形成してもよい。一般式(1)で説明すると、 $R^1 \sim R^9$ の中から選ばれる任意の隣接2置換基(例えば R^1 と R^2)が互いに結合して共役または非共役の環を形成するものである。環の構成元素として、炭素以外にも窒素、酸素、硫黄、リン、ケイ素原子を含んでいてもよい。

【0031】

本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物は、ピレン骨格の2位($A r^1$)にアリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれる基を有し、 $A r^1$ がアリール基またはヘテロアリール基のとき、 R^4 および R^6 の少なくとも一つがアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれることにより、高い薄膜安定性を有する優れた発光素子材料となる。中でも一般式(1)の $A r^1$ がアリール基またはヘテロアリール基のとき、 R^4 および R^6 の少なくとも一つがアリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれると、蛍光量子収率が向上するため好ましく、 R^4 および R^6 がともに、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれると、薄膜安定性がさらに向上するため好ましい。4050

【0032】

本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物は、ピレン骨格の2位(A_r^1)に縮合アリールまたは縮合ヘテロアリールを有することにより、高い薄膜安定性を有する優れた発光素子材料となる。中でも、 A_r^1 がナフチル基、フェナンスリル基、アントラセニル基、ピレニル基、ベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、インドリル基、ジベンゾフラニル基、ジベンゾチオフェニル基およびカルバゾリル基の中から選ばれると、蛍光量子収率が向上するため好ましい。また、 A_r^1 が縮合アリール基であり、 $R^1 \sim R^9$ の少なくとも一つがアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれる、もしくは A_r^1 が縮合ヘテロアリール基であり、 $R^1 \sim R^9$ の少なくとも一つがアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、縮合アリール基の中から選ばれると、薄膜安定性がさらに向上するため好ましい。

【0033】

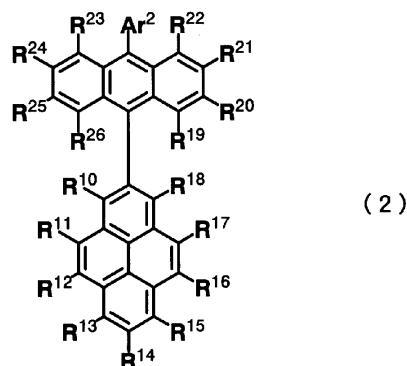
また、一般式(1)の $R^1 \sim R^9$ および A_r^1 の少なくとも1つが、正孔輸送性基を含むことが、電荷輸送性や耐久性向上の点から好ましい。正孔輸送性基とは、メチル基、*t*-ブチル基などのアルキル基、メトキシ基などのアルコキシ基、フラニル基、チオフェニル基、ピロリル基などのヘテロアリール基、ベンゾフラニル基、ジベンゾフラニル基、ベンゾチオフェニル基、ジベンゾチオフェニル基、インドリル基、カルバゾリル基などの縮合ヘテロアリール基など電子供与性を有する置換基であれば特に限定されないが、中でもジベンゾフラニル基、カルバゾリル基が特に好ましい例として挙げられる。

【0034】

一般式(1)で表されるピレン化合物の中でも、一般式(2)のピレン化合物が好ましい。

【0035】

【化3】



【0036】

$R^{10} \sim R^{26}$ はそれぞれ同じでも異なっていてもよく、水素、アルキル基、シクロアルキル基、複素環基、アルケニル基、シクロアルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリールエーテル基、アリールチオエーテル基、アリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基、ハロゲン、シアノ基、ホスフィンオキサイド基、シリル基の中から選ばれる。 $R^{10} \sim R^{26}$ は隣接する置換基同士で環を形成してもよい。 A_r^2 はアリール基、ヘテロアリール基、縮合アリール基、縮合ヘテロアリール基の中から選ばれる。これら置換基の説明は、一般式(1)の説明と同様である。

【0037】

本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物は高い蛍光量子収率と薄膜安定性を有するため、発光素子材料として用いることにより、発光効率が高く、かつ耐久性に優れた発光素子が可能となる。

【0038】

上記のようなピレン化合物として、特に限定されないが、具体的には以下のようないが挙げられる。

10

20

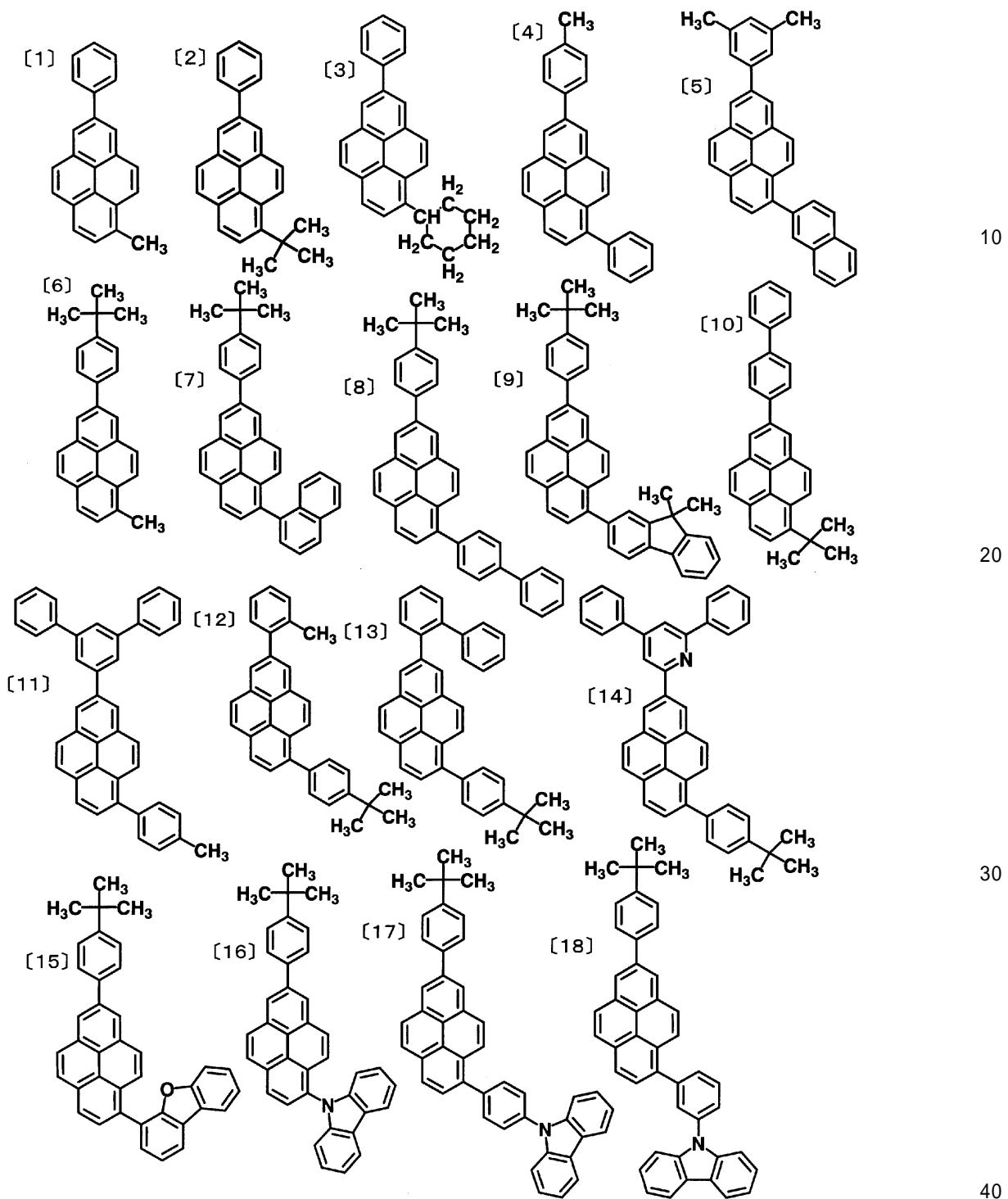
30

40

50

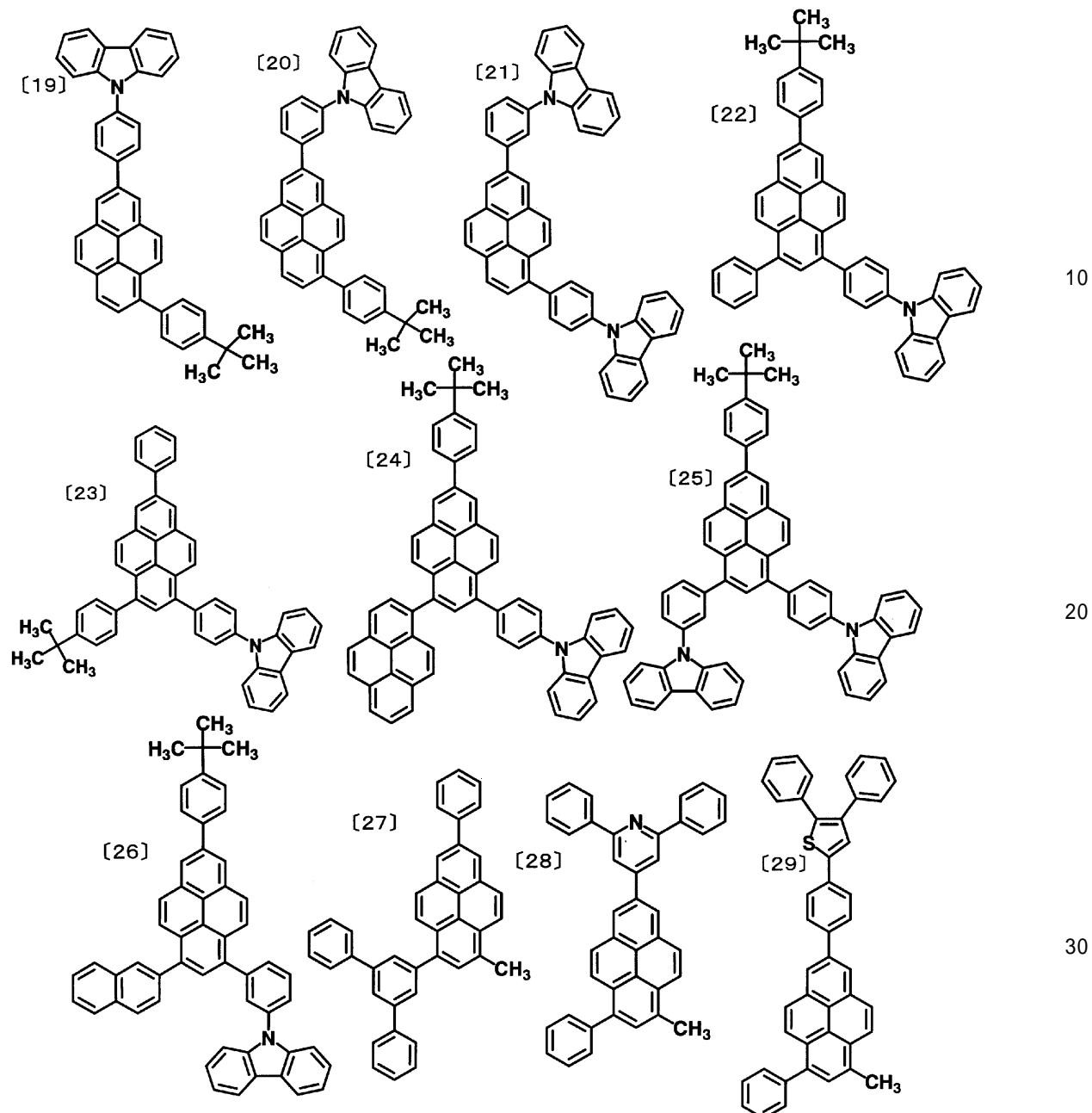
【 0 0 3 9 】

【 化 4 】



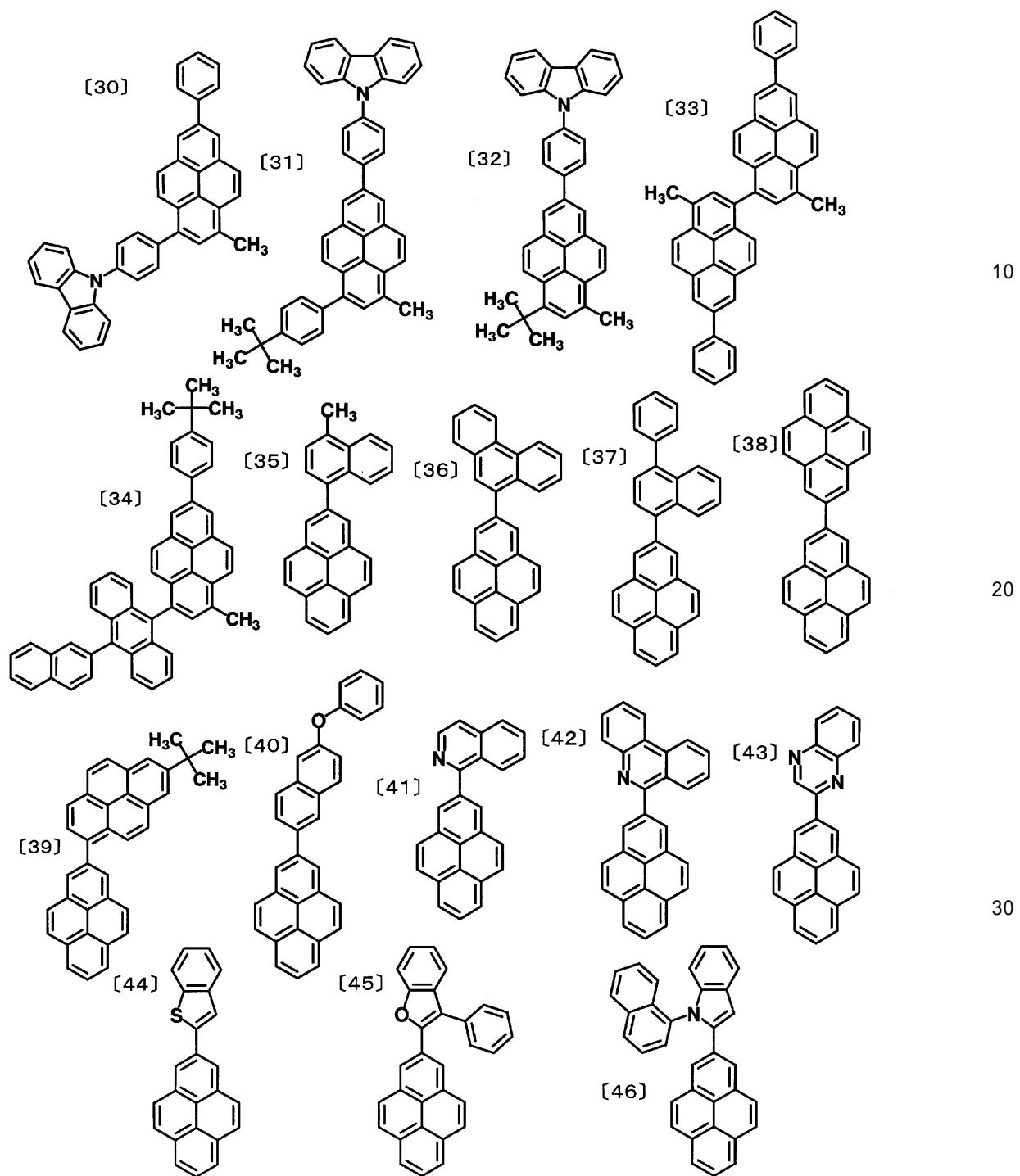
【 0 0 4 0 】

【化5】



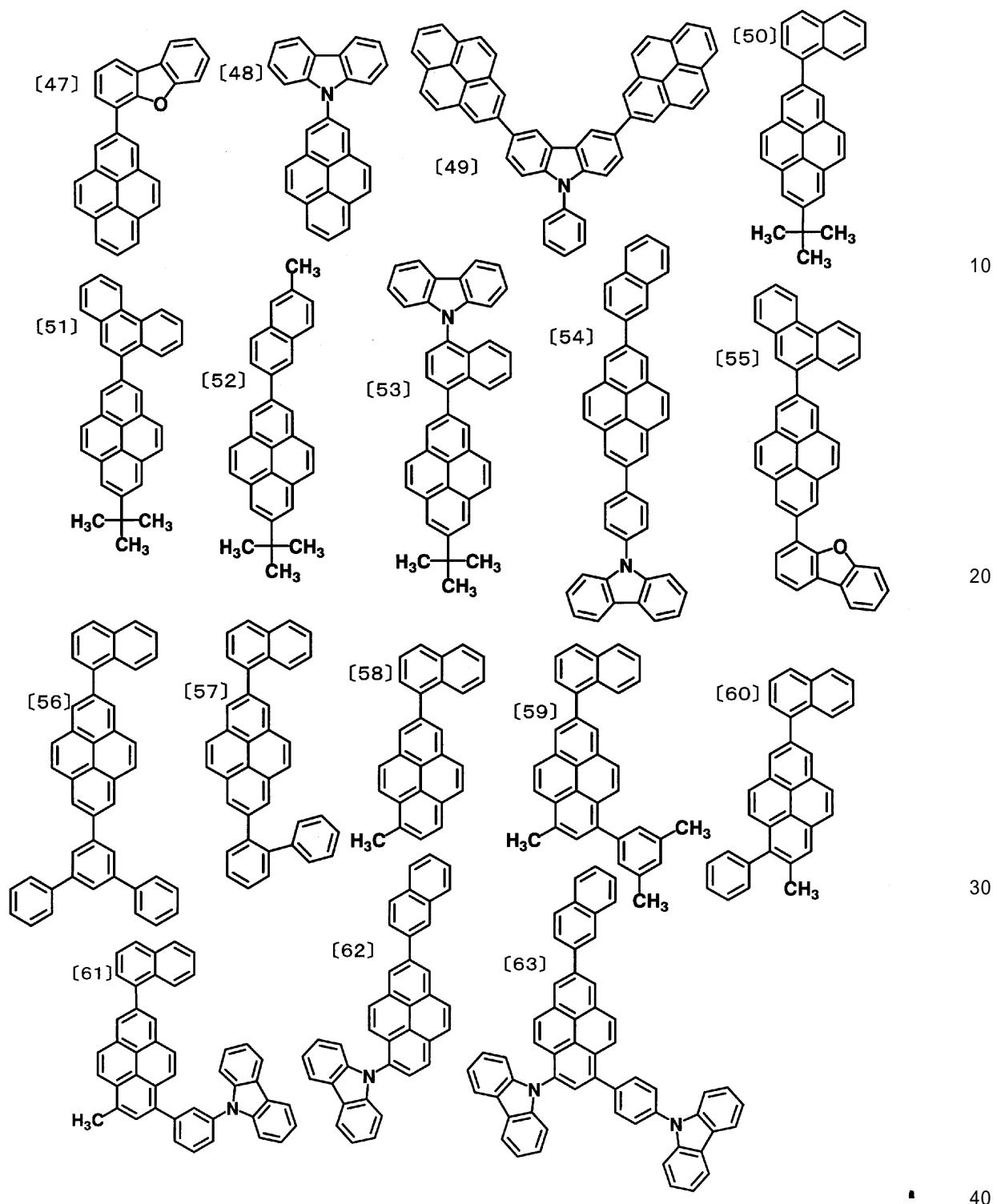
【0041】

【化6】



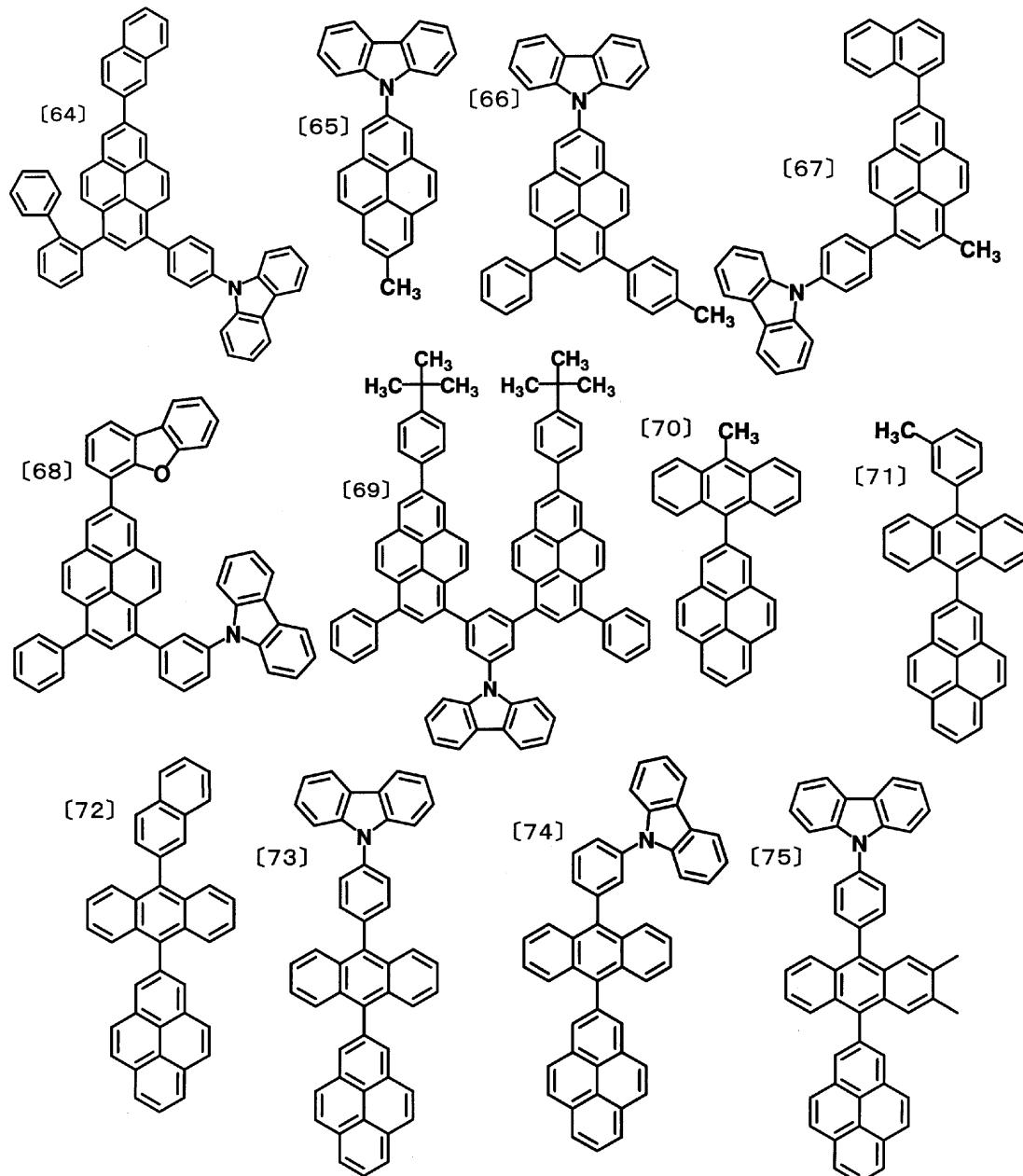
【0042】

【化7】



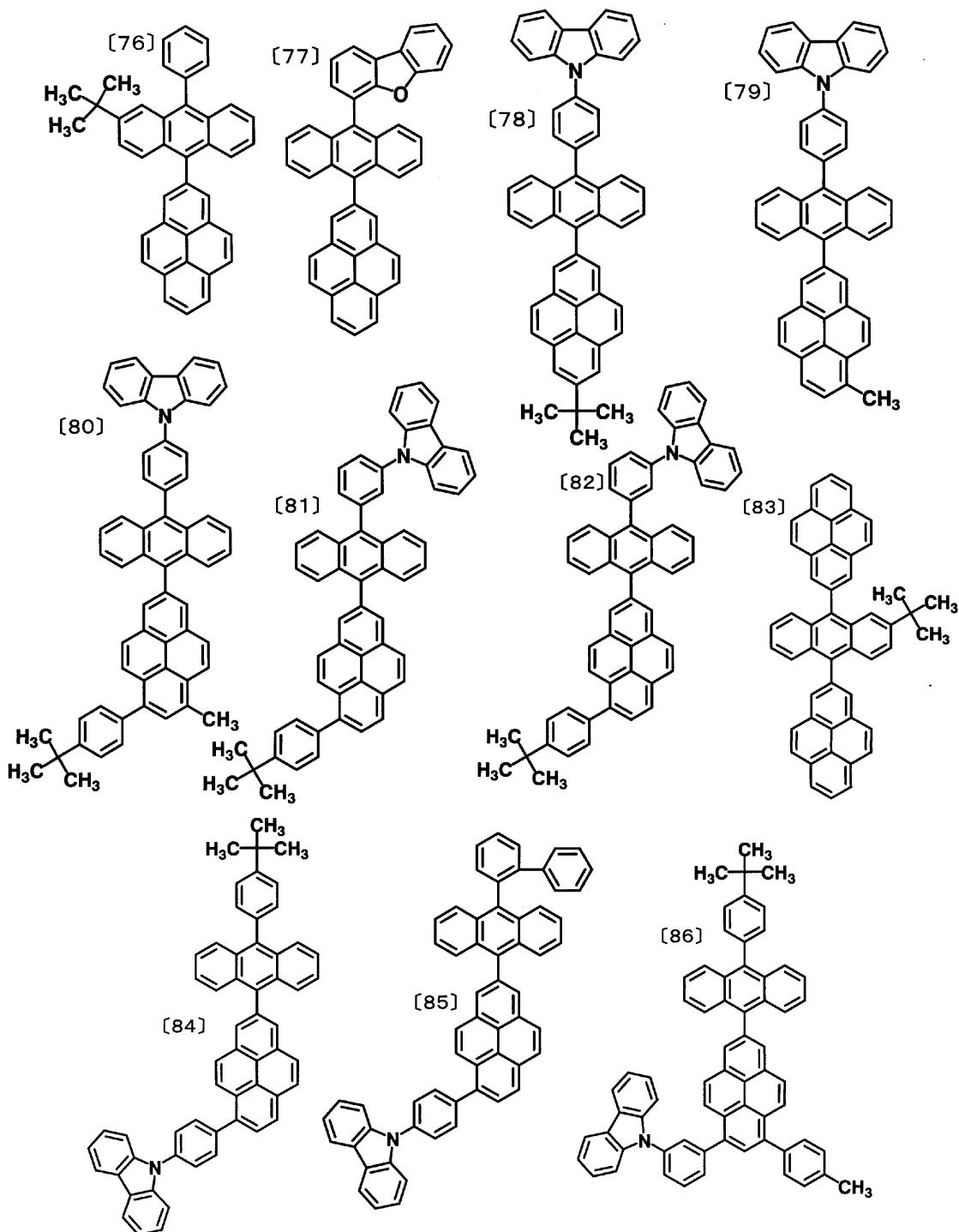
【0043】

【化 8】



【0044】

【化9】



【0045】

ピレン化合物の合成には、公知の方法を使用することができる。ピレン骨格へアリール基を導入する方法としては、例えば、パラジウムやニッケル触媒下でのハロゲン化ピレン誘導体とアリールボロン酸またはアリールボロン酸エステルのカップリング反応を用いる方法が挙げられる。ピレン骨格の2位にアリール基を導入する方法としては、例えば、イリジウム触媒下でピレンの2位にボロン酸エ斯特ルを導入した後、パラジウムやニッケル触媒下でのピレンボロン酸エ斯特ルとハロゲン化アリールのカップリング反応を用いる方法が挙げられる。

【0046】

また、ピレン骨格へアルキル基を導入する方法としては、例えばルイス酸を用いたハロゲン化アルキルとの Friedel-Crafts 反応や、ピレンカルボキシアルデヒド

10

20

30

40

50

誘導体ピレンカルボン酸誘導体の還元反応を用いる方法が挙げられる。

【0047】

次に、本発明における発光素子の実施形態について例をあげて説明する。本発明の発光素子は、少なくとも陽極と陰極、およびそれら陽極と陰極との間に介在する発光素子材料からなる有機層とで構成されている。

【0048】

本発明で用いられる陽極は、正孔を有機層に効率よく注入できる材料であれば特に限定されないが、比較的仕事関数の大きい材料を用いるのが好ましく、例えば、酸化錫、酸化インジウム、酸化亜鉛インジウム、酸化錫インジウム(ITO)などの導電性金属酸化物、あるいは金、銀、クロムなどの金属、ヨウ化銅、硫化銅などの無機導電性物質、ポリチオフェン、ポリピロールおよびポリアニリンなどの導電性ポリマーなどが挙げられる。これらの電極材料は、単独で用いてもよいが、複数の材料を積層または混合して用いてよい。

10

【0049】

陽極の抵抗は、発光素子の発光に十分な電流が供給できればよく、発光素子の消費電力の点からは低抵抗であることが望ましい。例えば、300 / 以下のITO基板であれば素子電極として機能するが、現在では10 / 程度の基板の供給も可能になっていることから、100 / 以下の低抵抗品を使用することが特に望ましい。ITOの厚みは抵抗値に合わせて任意に選ぶ事ができるが、通常100 ~ 300 nmの間で用いられることが多い。

20

【0050】

また、発光素子の機械的強度を保つために、発光素子を基板上に形成することが好ましい。基板は、ソーダガラスや無アルカリガラスなどのガラス基板が好適に用いられる。ガラス基板の厚みは、機械的強度を保つのに十分な厚みがあればよいので、0.5 mm以上あれば十分である。ガラスの材質については、ガラスからの溶出イオンが少ない方がよいので無アルカリガラスの方が好ましいが、SiO₂などのバリアコートを施したソーダライムガラスも市販されているのでこれを使用することもできる。さらに、陽極が安定に機能するのであれば、基板はガラスである必要はなく、例えば、プラスチック基板上に陽極を形成しても良い。ITO膜形成方法は、電子線ビーム法、スパッタリング法および化学反応法など特に制限を受けるものではない。

30

【0051】

本発明で用いられる陰極に用いられる材料は、電子を有機層に効率良く注入できる物質であれば特に限定されないが、一般に白金、金、銀、銅、鉄、錫、亜鉛、アルミニウム、インジウム、クロム、リチウム、ナトリウム、カリウム、セシウム、カルシウムおよびマグネシウムならびにこれらの合金などが挙げられる。電子注入効率をあげて素子特性を向上させるためには、リチウム、ナトリウム、カリウム、セシウム、カルシウム、マグネシウムまたはこれら低仕事関数金属を含む合金が有効である。しかしながら、これらの低仕事関数金属は、一般に大気中で不安定であることが多いため、有機層に微量のリチウムやマグネシウムをドーピングまたは積層(真空蒸着の膜厚計表示で1 nm以下)して安定性の高い電極を得る方法が好ましい例として挙げることができる。また、フッ化リチウムのような無機塩の使用も可能である。更に、電極保護のために白金、金、銀、銅、鉄、錫、アルミニウムおよびインジウムなどの金属、またはこれら金属を用いた合金、シリカ、チタニアおよび窒化ケイ素などの無機物、ポリビニルアルコール、ポリ塩化ビニル、炭化水素系高分子化合物などの有機高分子化合物を積層することが、好ましい例として挙げられる。これらの電極の作製法は、抵抗加熱、電子線ビーム、スパッタリング、イオンプレーティングおよびコーティングなど、導通を取ることができれば特に制限されない。

40

【0052】

本発明の発光素子は、有機層が一般式(1)で表されるピレン化合物を含む発光素子材料により形成される。発光素子材料とは、自ら発光するもの、およびその発光を助けるもののいずれかに該当し、発光に関与している化合物を指すものであり、具体的には、正孔

50

輸送材料、発光材料および電子輸送材料などが該当する。

【0053】

本発明の発光素子を構成する有機層は、少なくとも発光素子材料を有する発光層から構成される。有機層の構成例は、発光層のみからなる構成の他に、1) 正孔輸送層 / 発光層 / 電子輸送層および、2) 発光層 / 電子輸送層、3) 正孔輸送層 / 発光層などの積層構成が挙げられる。また、上記各層は、それぞれ単一層、複数層のいずれでもよい。正孔輸送層および電子輸送層が複数層を有する場合、電極に接する側の層をそれぞれ正孔注入層および電子注入層と呼ぶことがあるが、以下の説明では正孔注入材料は正孔輸送材料に、電子注入材料は電子輸送材料にそれぞれ含まれる。

【0054】

正孔輸送層は、正孔輸送材料の一種または二種以上を積層または混合する方法、もしくは、正孔輸送材料と高分子結着剤の混合物を用いる方法により形成される。また、正孔輸送材料に塩化鉄(III)のような無機塩を添加して正孔輸送層を形成してもよい。正孔輸送材料は、発光素子の作製に必要な薄膜を形成し、陽極から正孔が注入できて、さらに正孔を輸送できる化合物であれば特に限定されない。例えば、4,4'-ビス(N-(3-メチルフェニル)-N-フェニルアミノ)ビフェニル、4,4',4"-トリス(3-メチルフェニル(フェニル)アミノ)トリフェニルアミンなどのトリフェニルアミン誘導体、ビス(N-アリルカルバゾール)またはビス(N-アルキルカルバゾール)などのビスカルバゾール誘導体、ピラゾリン誘導体、スチルベン系化合物、ヒドラゾン系化合物、ベンゾフラン誘導体やチオフェン誘導体、オキサジアゾール誘導体、フタロシアニン誘導体、ポルフィリン誘導体などの複素環化合物、ポリマー系では前記単量体を側鎖に有するポリカーボネートやスチレン誘導体、ポリチオフェン、ポリアニリン、ポリフルオレン、ポリビニルカルバゾールおよびポリシランなどが好ましい。¹⁰い。

【0055】

本発明において、発光層は単一層、複数層のどちらでもよく、いずれもホスト材料およびドーパント材料を主成分とする発光材料により形成される。発光材料はホスト材料とドーパント材料との混合物であっても、ホスト材料単独であっても、いずれでもよい。すなわち、本発明の発光素子では、各発光層において、ホスト材料もしくはドーパント材料のいずれか一方のみが発光してもよいし、ホスト材料とドーパント材料がともに発光してもよい。ホスト材料とドーパント材料は、それぞれ一種類であっても、複数の組み合わせであっても、いずれでもよい。ドーパント材料はホスト材料の全体に含まれていても、部分的に含まれていても、いずれでもよい。ドーパント材料は積層されていても、分散されていても、いずれでもよい。ドーパント材料の量は、多すぎると濃度消光現象が起きるため、ホスト材料に対して20重量%以下で用いることが好ましく、さらに好ましくは10重量%以下である。ドーピング方法は、ホスト材料との共蒸着法によって形成することができるが、ホスト材料と予め混合してから同時に蒸着しても良い。²⁰

【0056】

一般式(1)で表されるピレン化合物は本発明の発光素子の発光材料として好適に用いられる。また、本発明のピレン化合物は、青色領域に強い発光を示すことから、青色発光材料として好適に用いられるが、緑色～赤色発光素子や白色発光素子用の材料としても用いることが可能である。本発明のピレン化合物はドーパント材料として用いてもよいが、薄膜安定性に優れることから、ホスト材料として好適に用いられる。³⁰

【0057】

本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物のイオン化ポテンシャルは、特に限定されないが、好ましくは4.6eV以上6.0eV以下であり、より好ましくは4.8eV以上5.8eV以下である。なお、イオン化ポテンシャルの絶対値は測定方法により異なる場合があるが、本発明のイオン化ポテンシャルは、大気雰囲気型紫外線光電子分析装置(A C - 1、理研機器(株)製)を用いて、ITOガラス基板上に30nm～100nmの厚さに蒸着した薄膜を測定した値である。⁴⁰

10

20

30

40

50

【0058】

本発明で用いられるホスト材料は、本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物一種のみに限る必要はなく、本発明の複数のピレン化合物を混合して用いたり、その他のホスト材料の一種類以上を本発明のピレン化合物と混合して用いてもよい。混合しうるホスト材料としては、発光体であるアントラセンやピレンなどの縮合アリール誘導体、N,N'-ジナフチル-N,N'-ジフェニル-4,4'-ジフェニル-1,1'-ジアミンなどの芳香族アミン誘導体、トリス(8-キノリナート)アルミニウム(III)をはじめとする金属キレート化オキシノイド化合物、ジスチリルベンゼン誘導体などのビススチリル誘導体、テトラフェニルブタジエン誘導体、インデン誘導体、クマリン誘導体、オキサジアゾール誘導体、ピロロピリジン誘導体、ペリノン誘導体、シクロペンタジエン誘導体、オキサジアゾール誘導体、カルバゾール誘導体、ピロロピロール誘導体、ポリマー系では、
10 ポリフェニレンビニレン誘導体、ポリパラフェニレン誘導体、ポリフルオレン誘導体、ポリビニルカルバゾール誘導体、ポリチオフェン誘導体が好適に用いられる。

【0059】

発光材料に含有されるドーパント材料は、特に限定されないが、ナフタレン、アントラセン、フェナンスレン、ピレン、トリフェニレン、ペリレン、フルオレン、インデンなどのアリール環を有する化合物やその誘導体(例えば2-(ベンゾチアゾール-2-イル)-9,10-ジフェニルアントラセンや5,6,11,12-テトラフェニルナフタセンなど)、フラン、ピロール、チオフェン、シロール、9-シラフルオレン、9,9'-スピロビシラフルオレン、ベンゾチオフェン、ベンゾフラン、インドール、ジベンゾチオフェン、ジベンゾフラン、イミダゾピリジン、フェナントロリン、ピラジン、ナフチリジン、キノキサリン、ピロロピリジン、チオキサンテンなどのヘテロアリール環を有する化合物やその誘導体、ジスチリルベンゼン誘導体、4,4'-ビス(2-(4-ジフェニルアミノフェニル)エテニル)ビフェニル、4,4'-ビス(N-(スチルベン-4-イル)-N-フェニルアミノ)スチルベンなどのアミノスチリル誘導体、芳香族アセチレン誘導体、テトラフェニルブタジエン誘導体、スチルベン誘導体、アルダジン誘導体、ピロメテン誘導体、ジケトピロロ[3,4-c]ピロール誘導体、2,3,5,6-1H,4H-テトラヒドロ-9-(2'-ベンゾチアゾリル)キノリジノ[9,9a,1-gh]クマリンなどのクマリン誘導体、イミダゾール、チアゾール、チアジアゾール、カルバゾール、オキサゾール、オキサジアゾール、トリアゾールなどのアゾール誘導体およびその金属錯体およびN,N'-ジフェニル-N,N'-ジ(3-メチルフェニル)-4,4'-ジフェニル-1,1'-ジアミンに代表される芳香族アミン誘導体などが挙げられる。中でも、電子受容性置換基を有する縮合アリール誘導体をドーパントとして用いると、本発明のピレン化合物が有する薄膜安定性の効果がより顕著になるため、好ましい。具体的には、1-(ベンゾオキサゾール-2-イル)-3,8-ビス(4-メチルフェニル)ピレンに代表されるベンゾアゾール基を有するピレン化合物が特に好ましいドーパントとして挙げられる。
20
30

【0060】

本発明において、電子輸送層とは、陰極から電子が注入され、さらに電子を輸送する層である。電子輸送層には、電子注入効率が高く、注入された電子を効率良く輸送することが望まれる。そのため電子輸送層は、電子親和力が大きく、しかも電子移動度が大きく、さらに安定性に優れ、トラップとなる不純物が製造時および使用時に発生しにくい物質で構成されることが望ましい。しかしながら、正孔と電子の輸送バランスを考えた場合に、電子輸送層が陽極からの正孔が再結合せずに陰極側へ流れるのを効率よく阻止できる役割を主に果たすならば、電子輸送能力がそれ程高くない材料で構成されていても、発光効率を向上させる効果は電子輸送能力が高い材料で構成されている場合と同等となる。したがって、本発明における電子輸送層には、正孔の移動を効率よく阻止できる正孔阻止層も同義のものとして含まれる。
40

【0061】

電子輸送層に用いられる電子輸送材料は、特に限定されないが、ナフタレン、アントラ
50

センなどの縮合アリール環を有する化合物やその誘導体、4, 4' - ビス(ジフェニルエテニル)ビフェニルに代表されるスチリル系芳香環誘導体、ペリレン誘導体、ペリノン誘導体、クマリン誘導体、ナフタルイミド誘導体、アントラキノンやジフェノキノンなどのキノン誘導体、リンオキサイド誘導体、カルバゾール誘導体およびインドール誘導体、トリス(8-キノリノラート)アルミニウム(III)などのキノリノール錯体やヒドロキシフェニルオキサゾール錯体などのヒドロキシアゾール錯体、アゾメチン錯体、トロポロン金属錯体およびフラボノール金属錯体、電子受容性窒素を有するヘテロアリール環を有する化合物などが挙げられる。

【0062】

本発明における電子受容性窒素とは、隣接原子との間に多重結合を形成している窒素原子を表す。窒素原子が高い電子陰性度を有することから、該多重結合は電子受容的な性質を有する。それゆえ、電子受容性窒素を含むヘテロアリール環は、高い電子親和性を有する。電子受容性窒素を含むヘテロアリール環は、例えば、ピリジン環、ピラジン環、ピリミジン環、キノリン環、キノキサリン環、ナフチリジン環、ピリミドピリミジン環、ベンゼキノリン環、フェナントロリン環、イミダゾール環、オキサゾール環、オキサジアゾール環、トリアゾール環、チアゾール環、チアジアゾール環、ベンゾオキサゾール環、ベンゾチアゾール環、ベンズイミダゾール環、フェナントロイミダゾール環などが挙げられる。

【0063】

また、本発明の電子受容性窒素を含むヘテロアリール環構造を有する化合物は、炭素、水素、窒素、酸素、ケイ素、リンの中から選ばれる元素で構成されることが好ましい。これらの元素で構成された電子受容性窒素を含むヘテロアリール環構造を有する化合物は、高い電子輸送能を有し、駆動電圧を著しく低減できる。

【0064】

電子受容性窒素を含み、炭素、水素、窒素、酸素、ケイ素、リンの中から選ばれる元素で構成されるヘテロアリール環構造を有する化合物としては、例えば、ベンズイミダゾール誘導体、ベンズオキサゾール誘導体、ベンズチアゾール誘導体、オキサジアゾール誘導体、チアジアゾール誘導体、トリアゾール誘導体、ピラジン誘導体、フェナントロリン誘導体、キノキサリン誘導体、キノリン誘導体、ベンゼキノリン誘導体、ビピリジンやターピリジンなどのオリゴピリジン誘導体、キノキサリン誘導体およびナフチリジン誘導体などが好ましい化合物として挙げられる。中でも、トリス(N-フェニルベンズイミダゾール-2-イル)ベンゼンなどのイミダゾール誘導体、1, 3-ビス[(4-tert-ブチルフェニル)1, 3, 4-オキサジアゾリル]フェニレンなどのオキサジアゾール誘導体、N-ナフチル-2, 5-ジフェニル-1, 3, 4-トリアゾールなどのトリアゾール誘導体、パソクプロインや1, 3-ビス(1, 10-フェナントロリン-9-イル)ベンゼンなどのフェナントロリン誘導体、2, 2'-ビス(ベンゾ[h]キノリン-2-イル)-9, 9'-スピロビフルオレンなどのベンゼキノリン誘導体、2, 5-ビス(6'-(2', 2"-ビピリジル))-1, 1-ジメチル-3, 4-ジフェニルシロールなどのビピリジン誘導体、1, 3-ビス(4'-(2, 2': 6', 2"-ターピリジニル))ベンゼンなどのターピリジン誘導体、ビス(1-ナフチル)-4-(1, 8-ナフチリジン-2-イル)フェニルホスフィンオキサイドなどのナフチリジン誘導体が、電子輸送能の点から好ましく用いられる。さらに、1, 3-ビス(1, 10-フェナントロリン-9-イル)ベンゼン、2, 7-ビス(1, 10-フェナントロリン-9-イル)ナフタレン、1, 3-ビス(2-フェニル-1, 10-フェナントロリン-9-イル)ベンゼンなどのフェナントロリン二量体、および2, 5-ビス(6'-(2', 2"-ビピリジル))-1, 1-ジメチル-3, 4-ジフェニルシロールなどのビピリジン二量体は、本発明の一般式(1)で表されるピレン化合物と組み合わせた際の耐久性向上効果が著しく高く、特に好ましい例として挙げられる。

【0065】

上記電子輸送材料は単独でも用いられるが、上記電子輸送材料の2種以上を混合して用

10

20

30

40

50

いたり、その他の電子輸送材料の一種以上を上記の電子輸送材料に混合して用いても構わない。また、アルカリ金属やアルカリ土類金属などの金属と混合して用いることも可能である。電子輸送層のイオン化ポテンシャルは、特に限定されないが、好ましくは5.8 eV以上8.0 eV以下であり、より好ましくは6.0 eV以上7.5 eV以下である。

【0066】

発光素子を構成する上記各層の形成方法は、抵抗加熱蒸着、電子ビーム蒸着、スパッタリング、分子積層法、コーティング法など特に限定されないが、通常は、素子特性の点から抵抗加熱蒸着または電子ビーム蒸着が好ましい。

【0067】

層の厚みは、発光素子材料の抵抗値にもよるので限定することはできないが、1~100 nmの間から選ばれる。発光層、電子輸送層、正孔輸送層の膜厚はそれぞれ、好ましくは1 nm以上200 nm以下であり、さらに好ましくは5 nm以上100 nm以下である。

【0068】

本発明の発光素子は、電気エネルギーを光に変換できる機能を有する。ここで電気エネルギーとしては主に直流電流が使用されるが、パルス電流や交流電流を用いることも可能である。電流値および電圧値は特に制限はないが、素子の消費電力や寿命を考慮すると、できるだけ低いエネルギーで最大の輝度が得られるよう選ばれるべきである。

【0069】

本発明の発光素子は、例えば、マトリクスおよび／またはセグメント方式で表示するディスプレイとして好適に用いられる。

【0070】

マトリクス方式とは、表示のための画素が格子状やモザイク状など二次元的に配置され、画素の集合で文字や画像を表示する。画素の形状やサイズは用途によって決まる。例えば、パソコン、モニター、テレビの画像および文字表示には、通常一辺が300 μm以下の四角形の画素が用いられ、また、表示パネルのような大型ディスプレイの場合は、一辺がmmオーダーの画素を用いることになる。モノクロ表示の場合は、同じ色の画素を配列すればよいが、カラー表示の場合には、赤、緑、青の画素を並べて表示させる。この場合、典型的にはデルタタイプとストライプタイプがある。そして、このマトリクスの駆動方法は、線順次駆動方法やアクティブマトリクスのどちらでもよい。線順次駆動はその構造が簡単であるが、動作特性を考慮した場合、アクティブマトリクスの方が優れる場合があるので、これも用途によって使い分けることが必要である。

【0071】

本発明におけるセグメント方式とは、予め決められた情報を表示するようにパターンを形成し、このパターンの配置によって決められた領域を発光させる方式である。例えば、デジタル時計や温度計における時刻や温度表示、オーディオ機器や電磁調理器などの動作状態表示および自動車のパネル表示などが挙げられる。そして、前記マトリクス表示とセグメント表示は同じパネルの中に共存していてもよい。

【0072】

本発明の発光素子は、各種機器等のバックライトとしても好ましく用いられる。バックライトは、主に自発光しない表示装置の視認性を向上させる目的に使用され、液晶表示装置、時計、オーディオ装置、自動車パネル、表示板および標識などに使用される。特に、液晶表示装置、中でも薄型化が検討されているパソコン用途のバックライトに本発明の発光素子は好ましく用いられ、従来のものより薄型で軽量なバックライトを提供できる。

【実施例】

【0073】

以下、実施例をあげて本発明を説明するが、本発明はこれらの実施例によって限定されない。なお、下記の各実施例にある化合物の番号は上の化学式に記載した化合物の番号を指す。

【0074】

10

20

30

40

50

実施例 1 (化合物 [2 3] の合成方法)

1 - プロモピレン 2 g、4 - t - プチルフェニルボロン酸 1 . 9 0 g、リン酸三カリウム 3 . 1 3 g、テトラブチルアンモニウムプロミド 4 6 0 m g、酢酸パラジウム 6 9 . 9 m g と脱気したジメチルホルムアミド 7 0 m l との混合溶液を窒素気流下、1 3 0 で 2 時間加熱搅拌した。室温に冷却した後、水 3 5 0 m l に注入し、析出した固体をろ過した。得られた個体をジクロロメタンに溶解し、水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥後、エバポレートにより濃縮した。得られた固体をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、1 - (4 - t - プチルフェニル) ピレン 1 . 9 4 g を得た。

【 0 0 7 5 】

上記 1 . 9 4 g の 1 - (4 - t - プチルフェニル) ピレン、ビス (ピナコラート) ジボロン 9 0 0 m g、[Ir (OMe) (COD)] 2 1 9 4 m g、4 , 4 ' - ジ t - プチル - 2 , 2 ' - ビピリジル 1 6 3 m g と脱気したシクロヘキサン 6 0 m l との混合溶液を窒素気流下、8 0 で 9 . 5 時間加熱搅拌した。室温に冷却した後濃縮した。得られた油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、2 - (1 - (4 - t - プチルフェニル) ピレン - 7 - イル) - 4 , 4 , 5 , 5 - テトラメチル - 1 , 3 , 2 - ジオキサボロラン 6 0 9 m g を得た。

【 0 0 7 6 】

上記 6 0 9 m g の 2 - (1 - (4 - t - プチルフェニル) ピレン - 7 - イル) - 4 , 4 , 5 , 5 - テトラメチル - 1 , 3 , 2 - ジオキサボロラン、プロモベンゼン 2 8 0 μ l 、リン酸三カリウム 1 . 1 7 g、テトラブチルアンモニウムプロミド 1 7 5 m g、酢酸パラジウム 1 4 . 4 m g と脱気したジメチルホルムアミド 1 5 m l との混合溶液を窒素気流下、1 3 0 で 8 時間加熱搅拌した。室温に冷却した後、水 7 5 m l に注入し、析出した固体をろ過した。得られた個体をジクロロメタンに溶解し、水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥後、エバポレートにより濃縮した。得られた固体をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、1 - (4 - t - プチルフェニル) - 7 - フェニルピレン 4 9 4 m g を得た。

【 0 0 7 7 】

上記 4 9 4 m g の 1 - (4 - t - プチルフェニル) - 7 - フェニルピレンとジクロロメタン 1 2 0 m l とメタノール 4 0 m l の混合溶液を窒素気流下、0 に冷却した。その溶液にベンジルトリメチルアンモニウムトリプロミド 5 2 3 m g のジクロロメタン溶液 1 0 m l を滴下し、室温にて 6 時間搅拌した。水 2 0 0 m l を加え、ジクロロメタンで抽出し、硫酸マグネシウムで乾燥後、エバポレートにより濃縮した。得られた固体をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、1 - (4 - t - プチルフェニル) - 3 - プロモ - 7 - フェニルピレン 5 1 5 m g を得た。

【 0 0 7 8 】

上記 5 1 5 m g の 1 - (4 - t - プチルフェニル) - 3 - プロモ - 7 - フェニルピレン、9 - (4 - (4 , 4 , 5 , 5 - テトラメチル - 1 , 3 , 2 - ジオキサボロラン - 2 - イル) フェニル) - 9 H - カルバゾール 5 9 1 m g、リン酸三カリウム 4 5 2 m g、テトラブチルアンモニウムプロミド 7 2 . 1 m g、酢酸パラジウム 1 0 . 3 m g と脱気したジメチルホルムアミド 2 0 m l との混合溶液を窒素気流下、1 3 0 で 5 時間加熱搅拌した。室温に冷却した後、水 1 0 0 m l に注入し、析出した固体をろ過した。得られた個体をジクロロメタンに溶解し、水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥後、エバポレートにより濃縮した。得られた固体をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、化合物 [2 3] を 5 4 2 m g 得た。

【 0 0 7 9 】

実施例 2

I T O 透明導電膜を 1 5 0 n m 堆積させたガラス基板 (旭硝子 (株) 製、1 5 / 、電子ビーム蒸着品) を 3 0 × 4 0 m m に切断し、I T O 導電膜をフォトリソグラフィー法によりパターン加工して、発光部分および電極引き出し部分を作製した。得られた基板をアセトン、セミコクリン 5 6 (商品名、フルウチ化学 (株) 製) で 1 5 分間超音波洗浄し

10

20

30

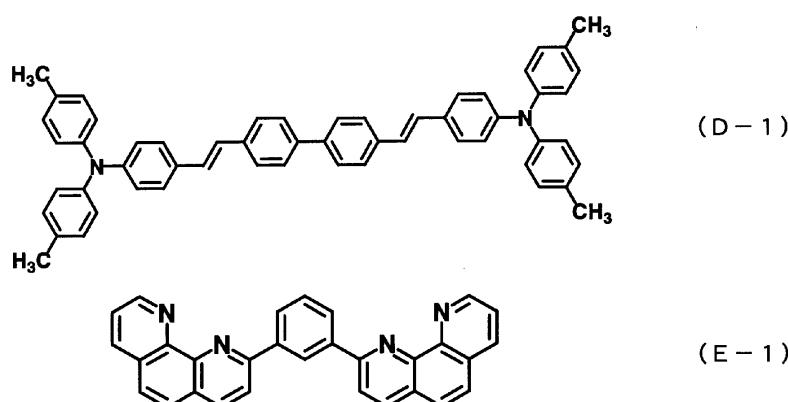
40

50

てから、超純水で洗浄した。続いて、イソプロピルアルコールで15分間超音波洗浄してから熱メタノールに15分間浸漬させて乾燥させた。素子を作製する直前にこの基板を1時間UV-Oゾン処理し、さらに真空蒸着装置内に設置して、装置内の真空度が 5×10^{-5} Pa以下になるまで排気した。抵抗加熱法によって、まず正孔注入材料として、銅フタロシアニンを10nm、正孔輸送材料として、4,4'-ビス(N-(1-ナフチル)-N-フェニルアミノ)ビフェニルを50nm蒸着した。次に、発光材料として、ホスト材料として、化合物[23]を、またドーパント材料として下記式に示すD-1をドープ濃度が5%になるように35nmの厚さに蒸着した。次に、電子輸送材料として、下記式に示すE-1を20nmの厚さに積層した。以上で形成した有機層上に、フッ化リチウムを0.5nmの厚さに蒸着した後、アルミニウムを1000nm蒸着して陰極とし、5×5mm角の素子を作製した。ここで言う膜厚は、水晶発振式膜厚モニターの表示値である。この発光素子を10mA/cm²で直流駆動したところ、発光効率5.01m/Wの高効率青色発光が得られた。この発光素子を10mA/cm²の直流で連続駆動したところ、輝度半減時間は4000時間であった。

【0080】

【化10】



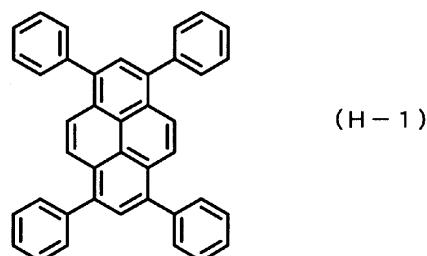
【0081】

比較例1

ホスト材料として下記式に示すH-1を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を10mA/cm²で直流駆動したところ、発光効率2.71m/Wの青色発光が得られた。この発光素子を10mA/cm²の直流で連続駆動したところ、300時間で輝度半減した。

【0082】

【化11】



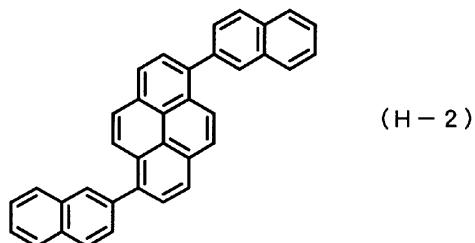
【0083】

比較例2

ホスト材料として下記式に示すH-2を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を10mA/cm²で直流駆動したところ、発光効率2.51m/Wの青色発光が得られた。この発光素子を10mA/cm²の直流で連続駆動したところ、500時間で輝度半減した。

【0084】

【化12】



【0085】

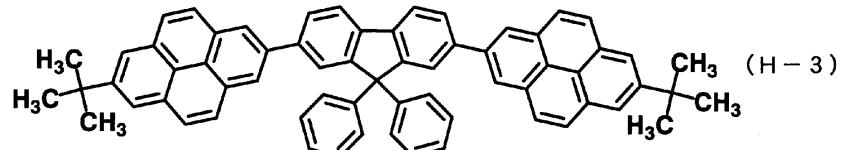
比較例3

10

ホスト材料として下記式に示すH-3を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、発光効率 2.91 m/W の青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、800時間で輝度半減した。

【0086】

【化13】



20

【0087】

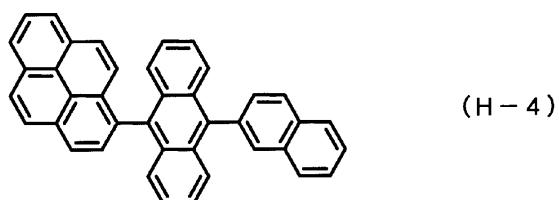
比較例4

ホスト材料として下記式に示すH-4を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、発光効率 3.01 m/W の青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、400時間で輝度半減した。

【0088】

【化14】

30



【0089】

実施例3

ホスト材料として化合物[78]を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、発光効率 5.21 m/W の高効率青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、輝度半減時間は6000時間であった。

40

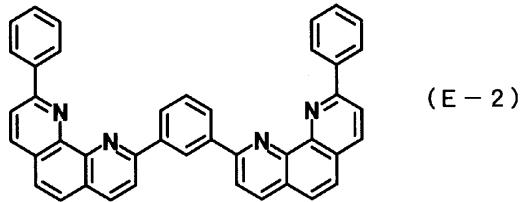
【0090】

実施例4

電子輸送材料として下記式に示すE-2を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、発光効率 5.81 m/W の高効率青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、輝度半減時間は5000時間であった。

【0091】

【化15】



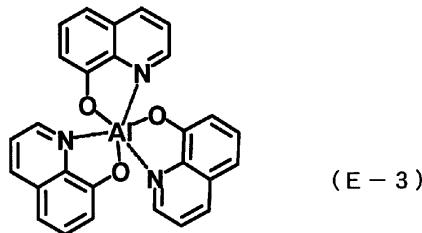
【0092】

実施例5

電子輸送材料として下記式に示すE-3を用いた以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、発光効率 3.5 lm/W の高効率青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、輝度半減時間は3500時間であった。

【0093】

【化16】



10

20

【0094】

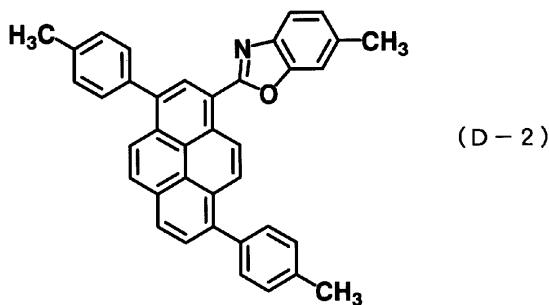
実施例6

ドーパント材料として下記式に示すD-2を用い、ドープ濃度を2%とした以外は、実施例2と同様にして発光素子を作製した。この発光素子を 10 mA/cm^2 で直流駆動したところ、 4.21 lm/W の高効率青色発光が得られた。この発光素子を 10 mA/cm^2 の直流で連続駆動したところ、輝度半減時間は6500時間であった。

【0095】

【化17】

30



【0096】

実施例7

40

ITO透明導電膜を 150 nm 堆積させたガラス基板（旭硝子（株）製、15 / 、電子ビーム蒸着品）を $30 \times 40\text{ mm}$ に切断し、フォトリソグラフィー法によって $300\text{ }\mu\text{m}$ ピッチ（残り幅 $270\text{ }\mu\text{m}$ ） $\times 32$ 本のストライプ状にパターン加工した。ITOストライプの長辺方向片側は外部との電気的接続を容易にするために 1.27 mm ピッチ（開口部幅 $800\text{ }\mu\text{m}$ ）まで広げてある。得られた基板をアセトン、セミコクリン56（商品名、フルウチ化学（株）製）で各々15分間超音波洗浄してから、超純水で洗浄した。続いて、イソプロピルアルコールで15分間超音波洗浄してから熱メタノールに15分間浸漬させて乾燥させた。この基板を素子を作製する直前に1時間UV-Oゾン処理し、真空蒸着装置内に設置して、装置内の真空中度が $5 \times 10^{-4}\text{ Pa}$ 以下になるまで排気した。抵抗加熱法によって、まず正孔輸送材料として $4,4'\text{-bis}(N-(1-\text{ナフチル})-$

50

N - フェニルアミノ) ビフェニルを 150 nm 蒸着した。次に、ホスト材料として化合物 [23] を、またドーパント材料として D - 1 をドープ濃度が 5 % になるように 35 nm の厚さに蒸着した。次に、電子輸送材料として E - 1 を 20 nm の厚さに積層した。ここで言う膜厚は、水晶発振式膜厚モニター表示値である。次に、厚さ 50 μm のコバール板にウエットエッチングによって 16 本の 250 μm の開口部（残り幅 50 μm、300 μm ピッチに相当）を設けたマスクを、真空中で ITOストライプに直交するようにマスク交換し、マスクと ITO 基板が密着するように裏面から磁石で固定した。そしてフッ化リチウムを 0.5 nm 蒸着した後、アルミニウムを 200 nm 蒸着して 32 × 16 ドットマトリクス素子を作製した。本素子をマトリクス駆動させたところ、クロストークなく文字表示できた。

フロントページの続き

(51)Int.Cl.

F I

C 0 9 K 11/06 6 4 5
C 0 9 K 11/06 6 5 0

(56)参考文献 特開2004-349245(JP,A)

再公表特許第2005/061656(JP,A1)

特開2006-140235(JP,A)

特開2006-049570(JP,A)

KARABUNARLIEV,S. et al , Using antiferromagnetic couplers for high-spin ground states in ion radicals , Chemical Physics , 2000年 , Vol.254, No.2-3 , p.239-247

WAHL,P. et al , 1,8-Dipyrenylnaphthalenes: syntheses, molecular structure, and spectroscopic properties , Chemische Berichte , 1984年 , Vol.117, No.1 , p.260-76

BUNTE,R. et al , Durch Aluminiumchlorid katalysierte Reactionen (Umlagerungen, Cyclisierungen, Phenyllierungen) von 1- , Chemische Berichte , 1987年 , Vol.120, No.2 , p.247-9

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C 0 9 K 11 / 0 6
H 0 1 L 5 1 / 5 0
C A / R E G I S T R Y (S T N)