

(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2006-8996

(P2006-8996A)

(43) 公開日 平成18年1月12日(2006.1.12)

(51) Int.Cl.

C09K 11/06 (2006.01)
C08F 30/04 (2006.01)
H01L 51/50 (2006.01)
C07D 213/16 (2006.01)
C07D 213/26 (2006.01)

F 1

C09K 11/06 680
C08F 30/04
H01L 51/50 B
C07D 213/16 B
C07D 213/26 D

テーマコード(参考)

3

K007

4

C034

4

C055

4

H050

4

J100

審査請求 未請求 請求項の数 14 O L (全 33 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号

特願2005-147456 (P2005-147456)

(22) 出願日

平成17年5月20日 (2005.5.20)

(31) 優先権主張番号

特願2004-152332 (P2004-152332)

(32) 優先日

平成16年5月21日 (2004.5.21)

(33) 優先権主張国

日本国 (JP)

(71) 出願人

000002004

昭和電工株式会社

東京都港区芝大門1丁目13番9号

(74) 代理人

100081086

弁理士 大家 邦久

(74) 代理人

100117732

弁理士 小澤 信彦

(74) 代理人

100121050

弁理士 林 篤史

(72) 発明者

高橋 良明

千葉県千葉市緑区大野台一丁目1番1号

昭和電工株式会社研究開発センター内

(72) 発明者

加藤 剛

千葉県千葉市緑区大野台一丁目1番1号

昭和電工株式会社研究開発センター内

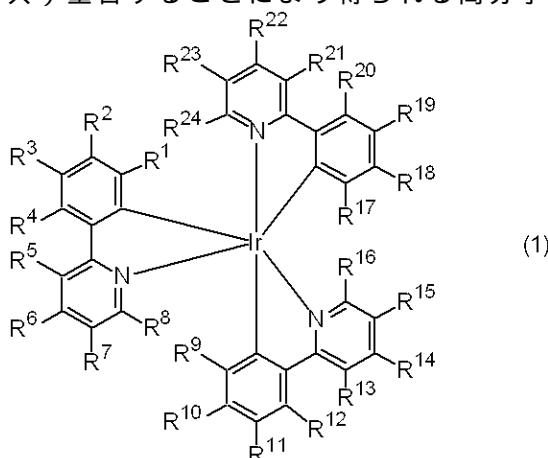
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】高分子発光材料および有機発光素子

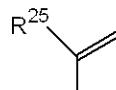
(57) 【要約】 (修正有)

【課題】発光効率が高く成膜特性が良好で、大面積化、量産化に適した高分子材料およびこれを用いた有機発光素子を提供する。

【解決手段】芳香環上に式(2)で示される重合性二重結合を有する重合性化合物を、(共)重合することにより得られる高分子材料であって、重合性化合物の一つが式(1)



(1)



(2)

10

〔式中 R² ~ R⁷ の一つは式(2)で示される基〕で示されるイリジウム錯体。

【選択図】なし

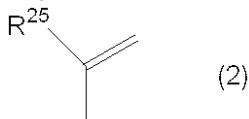
20

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

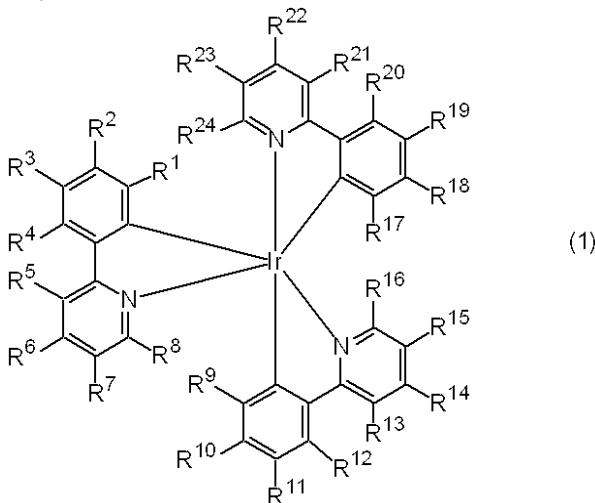
式 (2)

【化 1】

〔式中、R²⁵は水素原子または炭素数1～5の鎖状アルキル基を表わす。〕

で示される重合性二重結合が芳香環を形成する炭素原子の一つに結合している置換基を有する重合性化合物一種以上を(共)重合することにより得られる高分子発光材料であって、重合性化合物の少なくとも一つが下記式(1)

【化 2】

〔式中、R¹～R²⁴はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1～10のアルキル基、炭素数6～10のアリール基または炭素数1～10のアルキル基によって置換されていてもよいアミノ基、炭素数1～10のアルコキシ基またはシリル基を表わす。ただし、R²～R⁷のうちの一つは、前記式(2)で示される重合性二重結合、前記式(2)で示される重合性二重結合が環構成炭素原子に結合した芳香環基、及び前記式(2)で示される重合性二重結合を有する前記芳香環基で置換されたヘテロ原子を含まない炭化水素基から選ばれる重合性置換基を表わす。〕

で示されるイリジウム錯体からなることを特徴とする高分子発光材料。

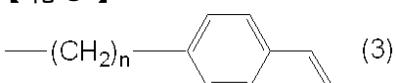
【請求項 2】

式(1)において、R¹、R⁴、R⁵、R⁸、R⁹、R¹²、R¹³、R¹⁶、R¹⁷、R²⁰、R²¹およびR²⁴が水素原子である請求項1に記載の高分子発光材料。

【請求項 3】

重合性置換基が、ビニル基または式(3)

【化 3】



〔式中、nは0～10の整数を表わす。〕

で示される基である請求項1に記載の高分子発光材料。

【請求項 4】

少なくとも一つのキャリア輸送性重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体との共重合物である請求項1乃至3のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

【請求項 5】

10

20

30

40

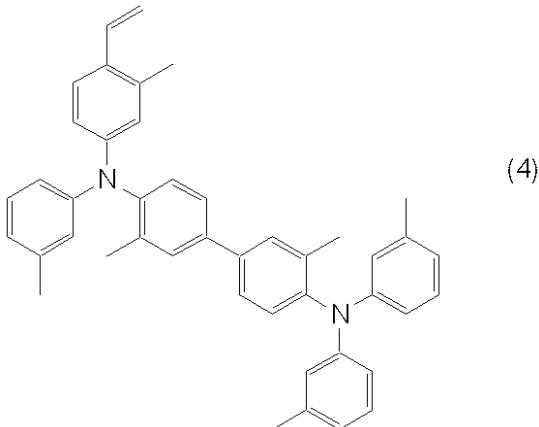
50

キャリア輸送性重合性化合物が正孔輸送性である請求項4に記載の高分子発光材料。

【請求項6】

式(4)

【化4】



10

で示される重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体を含む二種類以上の重合性化合物を共重合して得られる請求項1乃至5のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

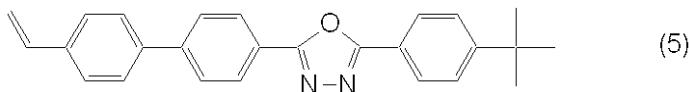
【請求項7】

キャリア輸送性重合性化合物が電子輸送性である請求項4に記載の高分子発光材料。

【請求項8】

式(5)

【化5】



20

で示される重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体を含む二種類以上の重合性化合物を共重合して得られる請求項1乃至7のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

30

【請求項9】

式(1)で示される重合性イリジウム錯体と正孔輸送性重合性化合物と電子輸送性重合性化合物を含む重合性化合物の共重合物である請求項4に記載の高分子発光材料。

【請求項10】

式(1)で示される重合性イリジウム錯体と式(4)で示される正孔輸送性化合物と式(5)で示される電子輸送性化合物を含む3種類以上の重合性化合物を共重合して得られる請求項9に記載の高分子発光材料。

【請求項11】

式(1)で示される重合性イリジウム錯体を重合して得られる請求項1に記載の高分子発光材料。

40

【請求項12】

一対の電極間に、請求項1乃至11のいずれか1項に記載の少なくとも一つの高分子発光材料を用いた発光層を含む一層または複数層の有機層が挟持されてなる有機発光素子。

【請求項13】

請求項12に記載の有機発光素子を用いた面発光光源。

【請求項14】

請求項12に記載の有機発光素子を用いた画像表示装置。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

50

本発明は、電気エネルギーによって発光し、平面表示パネルおよびこれに用いられるバックライトや照明光源、電子写真、光デバイス光源、標示板等に利用可能な有機発光素子およびこれに用いられる高分子発光材料に関する。

【背景技術】

【0002】

有機発光素子は電極間に挟まれた有機薄層に通電することによって発光する素子であり、低消費電力で高輝度が得られることに加えて電圧印加に対する応答速度が速い特徴から、表示素子や照明光源などへの応用が期待されている。1987年にコダック社のタン(C.W.T ang)らは真空蒸着法を用いて有機蛍光化合物分子を積層することにより、高輝度な発光を示す有機発光素子を最初に報告した(Appl. Phys. Lett., 51巻, 913頁, 1987年: 非特許文献1)。それ以来、材料開発、素子構造の改良が急速に進み、近年ではカーオーディオや携帯電話の表示パネルとして有機発光素子が実用化されているが、素子の用途をさらに拡大するためには発光効率や耐久性の向上のほか、素子の大面積化や量産に向けた材料を開発することが必要である。

【0003】

発光効率を向上させる方法として有機重金属錯体化合物を用いた燐光発光材料が提案されている。これまでの有機発光素子で用いられてきた発光材料は蛍光材料であり、これは励起一重項状態から基底状態への遷移過程において光エネルギーを放出する。しかし、電気的励起における励起一重項状態と励起三重項状態の励起子の生成比が1:3であることから、蛍光発光材料を用いた有機発光素子における発光の内部量子効率は25%が上限である(月刊ディスプレイ, 1998年10月号別冊「有機ELディスプレイ」, 58頁: 非特許文献2)。これに対し、M.A.Baldoらは励起三重項状態から燐光発光するイリジウム錯体を用いることにより7.5%の外部量子効率が得られることを見出した。これは外部取り出し効率が約20%と見積もられていることを考慮すると内部量子効率37.5%に相当し、蛍光発光材料を利用した場合の上限である25%という値を上回ることが可能なことを示した(Appl. Phys. Lett., 75巻, 4頁, 1999年: 非特許文献3)。

【0004】

また、有機発光素子の有機層を成膜する方法としてはこれまで真空蒸着法が用いられてきたが、この方法は真空設備を必要とすること、大面積になるほど有機薄膜を均一の厚さに成膜することが困難になることなどの問題点を有しており、必ずしも大面積素子の量産に適した方法とは言えない。一方、塗布による成膜技術として開発されているスピントコート法やインクジェット法、印刷法は常圧下での成膜が可能な上、有機発光素子の大面積化や量産性に優れている。これらの塗布法による成膜には相分離や偏析を起こす可能性のある低分子化合物を用いることができないので、結晶化しない高分子発光材料の開発が必要であった。

【0005】

そこで発光効率が高く成膜性に優れた発光材料として、燐光発光性のイリジウム錯体構造が主鎖あるいは側鎖の一部に含まれる高分子材料の開発が検討されている。例えば特開2003-73480公報(特許文献1)と特開2003-73479公報(特許文献2)にはそれぞれ共役高分子であるポリアリーレンの主鎖および側鎖にイリジウム錯体が結合した高分子発光材料およびそれらを用いた発光素子が開示されている。しかし、共役高分子の燐光エネルギーすなわち励起三重項状態と基底状態のエネルギー差は多くの場合小さいため、イリジウム錯体が結合した共役高分子発光材料は緑色など比較的高エネルギーの可視光を発光することができない上、高分子の共役系に由来する燐光の発光量子収率は低く、このような燐光発光材料を用いても高効率な有機発光素子を得ることはできない。また、共役高分子の有機溶媒に対する溶解性は低く、有機発光素子の作製に必要な塗布溶液の調製が困難であるなどの問題も有しており、溶解性が高く燐光エネルギーの大きなポリエチレン主鎖にイリジウム錯体を結合した燐光発光性高分子材料の開発が望まれている。

【0006】

10

20

30

40

50

ポリエチレン主鎖にイリジウム錯体が結合した高分子材料としては、例えば特開2003-119179公報（特許文献3）に、キャリア輸送性材料と燐光発光性イリジウム錯体との共重合体が開示されている。これらの高分子においてイリジウム錯体（トリス（2-（2-ピリジル）フェニル）イリジウム）はエステルなどのオキシカルボニル基を介して主鎖に結合しているが、イリジウム錯体の配位子に結合した酸素原子などのヘテロ原子は非ヘテロ原子と比較して錯体の発光特性に大きな影響を与え、燐光エネルギーの変化や発光量子収率の低下の原因となる。従って高分子有機発光素子を高性能化するためには、イリジウム錯体と高分子主鎖とを結合する結合基にヘテロ原子が含まれていない高分子材料を開発する必要があった。

【0007】

このような高分子として特開2002-293830公報（特許文献4）にポリビニルカルバゾールの一部がイリジウム錯体に置換されたものが開示されている。この高分子はカルバゾール側鎖が部分的にイリジウム錯体の配位子となるフェニルピリジンで置換されたポリビニルカルバゾールをイリジウム錯体前駆体と反応させることによって合成されている。しかしこの合成法では高分子側鎖であるフェニルピリジンのイリジウムへのシクロメタル化反応が効率的に起こらないことやイリジウムによる高分子架橋反応が起こることなど反応の制御が困難であるために、得られる高分子の発光や成膜性などの特性は期待される構造の高分子に対して必ずしも十分な性能が発揮されているとは言えない。従って高分子発光材料はイリジウム錯体を含む重合性化合物を重合または共重合することによって合成されたものであることが望ましいが、このような高分子についてこれまで開示されていない。

【0008】

【非特許文献1】Appl. Phys. Lett., 51巻, 913頁, 1987年

【非特許文献2】月刊ディスプレイ, 1998年10月号別冊「有機ELディスプレイ」, 58頁

【非特許文献3】Appl. Phys. Lett., 75巻, 4頁, 1999年

【特許文献1】特開2003-073480公報

【特許文献2】特開2003-073479公報

【特許文献3】特開2003-119179公報

【特許文献4】特開2002-293830公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0009】

上記のようにこれまで燐光発光性のイリジウム錯体が主鎖または側鎖構造の一部として結合した高分子発光材料は、燐光の発光量子収率が低く、また溶媒に対する溶解性や成膜性が良くない問題があった。従ってこれらの材料を用いて作製した有機発光素子の発光効率は低く、定電流駆動時における輝度半減時間も短かった。本発明はこれらの問題を解決し、発光効率が高く良好な成膜特性を有する燐光発光性高分子材料を提供し、この高分子材料を用いることにより有機発光素子をさらに高効率化および長寿命化すること課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0010】

本発明は重合性の炭化水素基で置換されたイリジウム錯体を含む重合性化合物を重合して得られる高分子材料を用いることにより、前記課題を解決した。

【0011】

すなわち、本発明は、以下の高分子発光材料、有機発光素子、画像表示装置および面発光光源に関する。

1. 式(2)

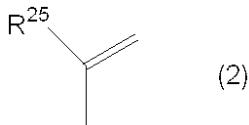
10

20

30

40

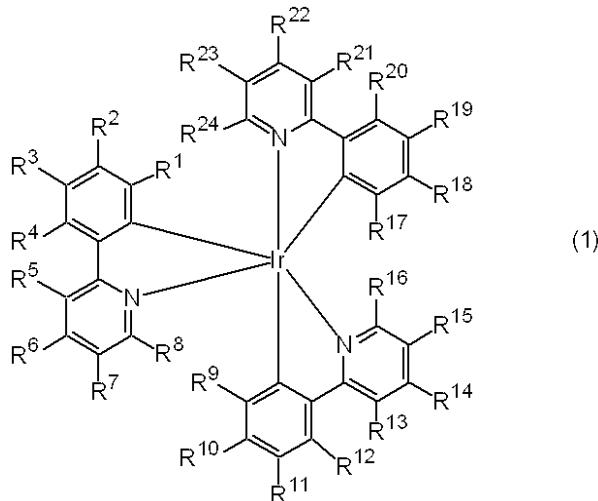
【化 1】



[式中、R²⁵は水素原子または炭素数1～5の鎖状アルキル基を表わす。]

で示される重合性二重結合が芳香環を形成する炭素原子の一つに結合している置換基を有する重合性化合物一種以上を(共)重合することにより得られる高分子発光材料であって、重合性化合物の少なくとも一つが下記式(1)

【化 2】



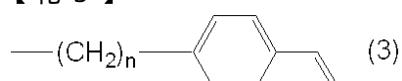
[式中、R¹～R²⁴はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1～10のアルキル基、炭素数6～10のアリール基または炭素数1～10のアルキル基によって置換されていてもよいアミノ基、炭素数1～10のアルコキシ基またはシリル基を表わす。ただし、R²～R⁷のうちの一つは、前記式(2)で示される重合性二重結合、前記式(2)で示される重合性二重結合が環構成炭素原子に結合した芳香環基、及び前記式(2)で示される重合性二重結合を有する前記芳香環基で置換されたヘテロ原子を含まない炭化水素基から選ばれる重合性置換基を表わす。]

で示されるイリジウム錯体からなることを特徴とする高分子発光材料。

2. 式(1)において、R¹、R⁴、R⁵、R⁸、R⁹、R¹²、R¹³、R¹⁶、R¹⁷、R²⁰、R²¹およびR²⁴が水素原子である前記1に記載の高分子発光材料。

3. 重合性置換基が、ビニル基または式(3)

【化 3】



[式中、nは0～10の整数を表わす。]

で示される基である前記1に記載の高分子発光材料。

4. 少なくとも一つのキャリア輸送性重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体との共重合物である前記1乃至3のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

5. キャリア輸送性重合性化合物が正孔輸送性である前記4に記載の高分子発光材料。

6. 式(4)

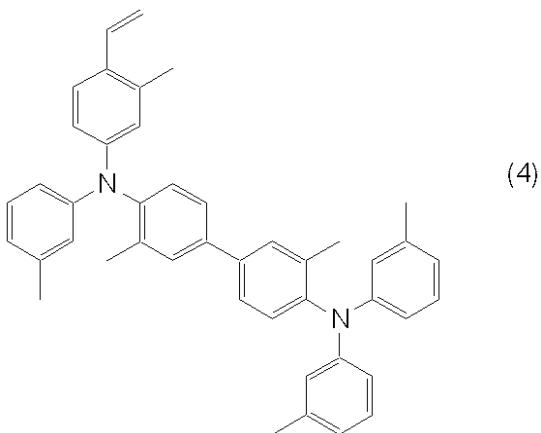
10

20

30

40

【化4】



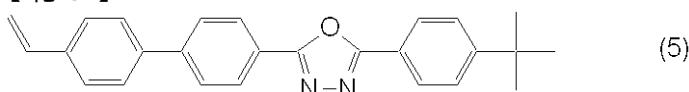
10

で示される重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体を含む二種類以上の重合性化合物を共重合して得られる前記1乃至5のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

7. キャリア輸送性重合性化合物が電子輸送性である前記4に記載の高分子発光材料。

8. 式(5)

【化5】



20

で示される重合性化合物と式(1)で示される重合性イリジウム錯体を含む二種類以上の重合性化合物を共重合して得られる前記1乃至7のいずれか1項に記載の高分子発光材料。

9. 式(1)で示される重合性イリジウム錯体と正孔輸送性重合性化合物と電子輸送性重合性化合物を含む重合性化合物の共重合物である前記4に記載の高分子発光材料。

10. 式(1)で示される重合性イリジウム錯体と式(4)で示される正孔輸送性化合物と式(5)で示される電子輸送性化合物を含む3種類以上の重合性化合物を共重合して得られる前記9に記載の高分子発光材料。

30

11. 式(1)で示される重合性イリジウム錯体を重合して得られる前記1に記載の高分子発光材料。

12. 一対の電極間に、前記1乃至11のいずれか1項に記載の少なくとも一つの高分子発光材料を用いた発光層を含む一層または複数層の有機層が挟持されてなる有機発光素子。

13. 前記12に記載の有機発光素子を用いた面発光光源。

14. 前記12に記載の有機発光素子を用いた画像表示装置。

【発明の効果】

【0012】

本発明における燐光発光性イリジウム錯体が結合した高分子発光材料を用いることにより発光効率と耐久性に優れた有機発光素子が得られるほか、塗布成膜法による大面積素子が容易に作製可能である。

40

【発明を実施するための最良の形態】

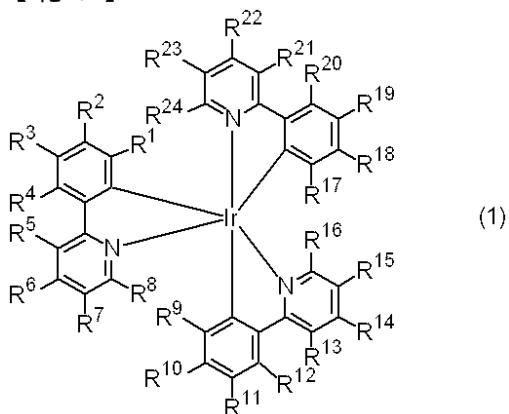
【0013】

以下、本発明の実施の形態について具体的に説明する。

本発明の高分子発光材料は、少なくとも式(1)で示されるイリジウム錯体を含む重合性化合物を重合するか共重合して得られる。

【0014】

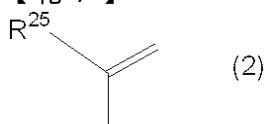
【化6】



[式中、R¹～R²⁴はそれぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1～10のアルキル基、炭素数6～10のアリール基または炭素数1～10のアルキル基によって置換されていてもよいアミノ基、炭素数1～10のアルコキシ基またはシリル基を表わす。ただし、R²～R⁷のうちの一つは、前記式(2)で示される重合性二重結合、前記式(2)で示される重合性二重結合が環構成炭素原子に結合した芳香環基、及び前記式(2)で示される重合性二重結合を有する前記芳香環基で置換されたヘテロ原子を含まない炭化水素基から選ばれる重合性置換基を表わす。]

【0015】

【化7】



[式中、R²⁵は水素原子または炭素数1～5の鎖状アルキル基を表す。]

式(2)で示される重合性二重結合は、その重合性の観点からベンゼン環、ナフタレン環、ピリジン環などの芳香環に結合している。芳香環はイリジウムに結合したフェニルピリジン環であってもよい。また、R²⁵は、メチル基、エチル基、プロピル基などの直鎖状アルキル基が好ましい。

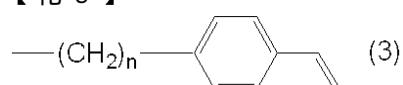
【0016】

式(2)で示される重合性二重結合は、イリジウムに結合したフェニルピリジン環に直接結合していてもよいが、式(2)で示される重合性二重結合を含む重合性置換基としてフェニルピリジン環に結合していてもよい。

前記重合性置換基としては、式(2)で示される重合性二重結合のほかに、式(2)の重合性二重結合が環構成炭素原子に結合した芳香環基、及び式(2)の重合性二重結合を有する前記芳香環基で置換された炭化水素基がある。この芳香環基及び炭化水素基にはヘテロ原子を含まないことが好ましく、芳香環基としてはフェニル基、ナフチル基などが好ましく、炭化水素基としては、炭素数1～10のアルキル基が好ましい。

さらに好ましい重合性置換基としては、ビニル基または式(3)

【化8】



[式中、nは0～10の整数を表わす。]

で示される基が挙げられる。

【0017】

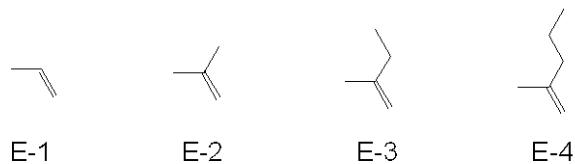
重合性置換基にヘテロ原子が含まれ、特にイリジウムに配位したフェニルピリジン環と重合性置換基が該ヘテロ原子で結合している場合には、高分子発光材料の発光効率が著しく低下し、これを用いて作製した有機発光素子の寿命も短い。

【0018】

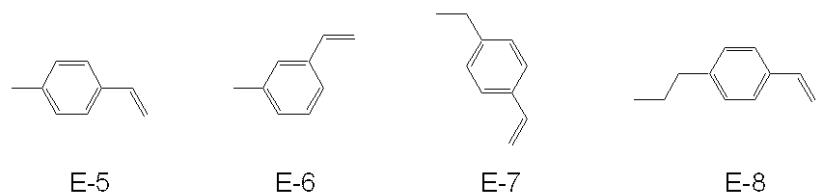
重合性置換基の好ましい具体例としては下記式 (E-1) ~ (E-11) に示すような構造を挙げることができる。

【0019】

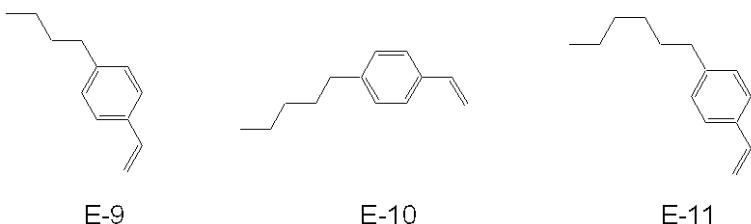
【化9】



10



20



【0020】

これらの重合性置換基は前記式 (1) における R^2 ~ R^7 の位置に結合していることが好ましく、 R^2 、 R^3 、 R^6 および R^7 の位置に結合していることがより好ましい。

【0021】

前記式 (1) における置換基 R^1 ~ R^{24} は高分子発光材料の発光効率、発光色、発光寿命、発光強度、溶解性、ガラス転位温度、一次構造、二次構造などに大きな影響を与える。これらの置換基のうち重合性置換基以外の基としては、例えば水素原子、ハロゲン原子(フッ素原子、塩素原子等)、シアノ基、炭素数 1 ~ 10 のアルキル基(メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、t-ブチル基、アミル基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基等)、炭素数 6 ~ 10 のアリール基(フェニル基、トリル基、キシリル基、メシチル基、ナフチル基等)、炭素数 1 ~ 10 のアルキル基によって置換されていてもよいアミノ基(アミノ基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジブチルアミノ基等)、炭素数 1 ~ 10 のアルコキシ基(メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、ブトキシ基、イソブトキシ基、t-ブトキシ基、ヘキシルオキシ基、2-エチルヘキシルオキシ基、デシルオキシ基等)、シリル基(トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、t-ブチルジメチルシリル基等)を挙げることができる。中でも好ましい基としては水素原子、フッ素原子、炭素数 1 ~ 4 のアルキル基、フェニル基、トリル基、ジメチルアミノ基、炭素数 1 ~ 4 のアルコキシ基であり、水素原子、フッ素原子、t-ブチル基、ジメチルアミノ基およびメトキシ基が特に好ましい。また、これらの置換基のうち、同一配位子内で隣り合う置換基同士は互いに一箇所以上で結合して縮合環を形成していてもよい。

30

40

【0022】

本発明の高分子発光材料は、式 (1) で示される重合性イリジウム錯体を重合したものでも、芳香環を形成する炭素原子の一つに結合し、式 (2) で示される重合性二重結合を重合性官能基として有する重合性化合物と式 (1) で示される重合性イリジウム錯体とを共重合したものでもよい。また共重合体は式 (1) で示される二種類以上の重合性イリジ

50

ウム錯体を用いて得られたものでもよい。式(2)で示される置換基を有する2以上の重合性化合物の共重合体の場合は、各化合物中の式(2)のR²⁵は、各々同一でも異なっていてもよい。

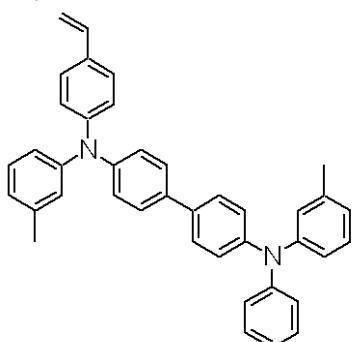
【0023】

重合性イリジウム錯体と共に重合するイリジウム錯体以外の重合性化合物としてはキャリア輸送性を有するものであることが好ましい。代表例としては下記式(E-12)～(E-17)に示す正孔輸送性化合物や下記式(E-18)～(E-25)に示す電子輸送性化合物を挙げることができる。これらの代表例化合物の重合性置換基はいずれも上記式(E-1)の構造のものを示しているが、(E-1)の置換基を前記式(E-2)～(E-11)に示した構造の重合性置換基に置き換えたものであってもよい。

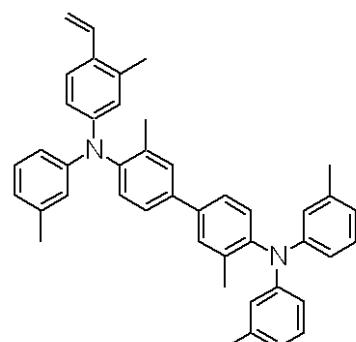
10

【0024】

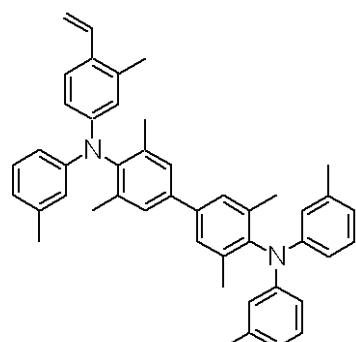
【化10】



E-12

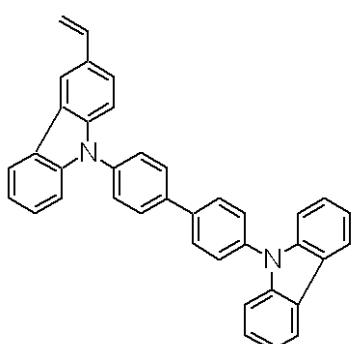


E-13

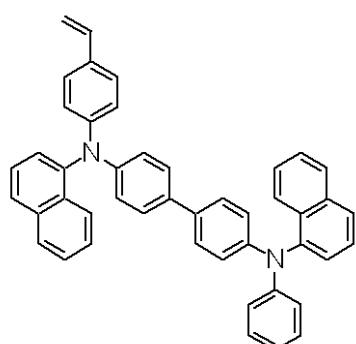


E-14

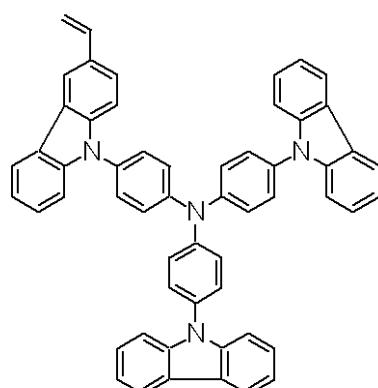
20



E-15



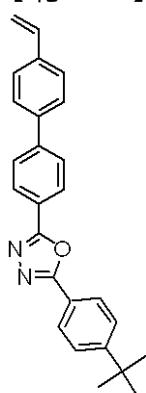
E-16



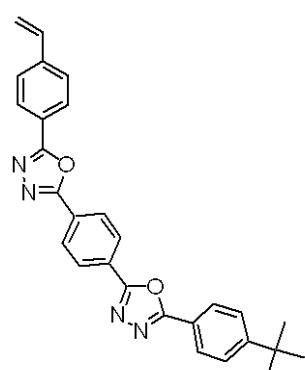
E-17

30

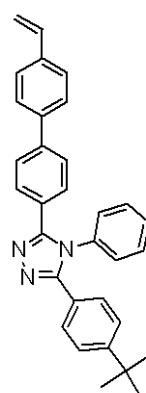
【化11】



E-18

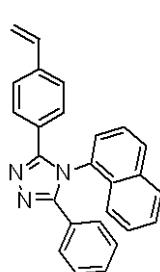


E-19

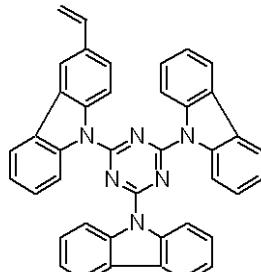


E-20

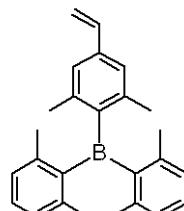
10



E-21

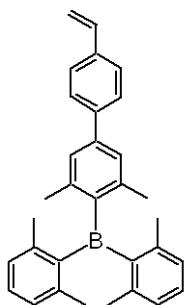


E-22

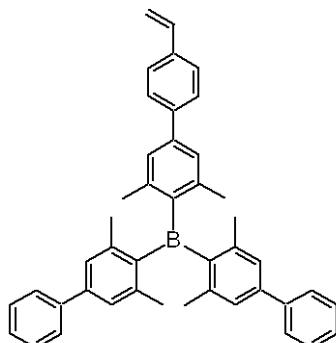


E-23

20



E-24



E-25

30

【0025】

本発明における重合性化合物の重合方法は、ラジカル重合、カチオン重合、アニオン重合、付加重合のいずれでもよいが、ラジカル重合が好ましい。また、重合体の分子量は重量平均分子量で1,000～2,000,000が好ましく、5,000～1,000,000がより好ましい。ここでの分子量はGPC（ゲルパーキューションクロマトグラフィー）法を用いて測定されるポリスチレン換算分子量である。

40

【0026】

本発明の共重合体におけるモノマーの配列は、ランダム共重合体、ブロック共重合体、交互共重合体のいずれでもよい。イリジウム錯体とキャリア輸送性化合物の共重合体におけるイリジウム錯体構造の繰り返し単位数をm、キャリア輸送性化合物構造の繰り返し単位数をnとしたとき（m、nは1以上の整数）、全繰り返し単位数に対するイリジウム錯体構造の繰り返し単位数の割合、すなわちm / (m + n)の値は0.001～0.5が好ましく、0.001～0.2がより好ましい。

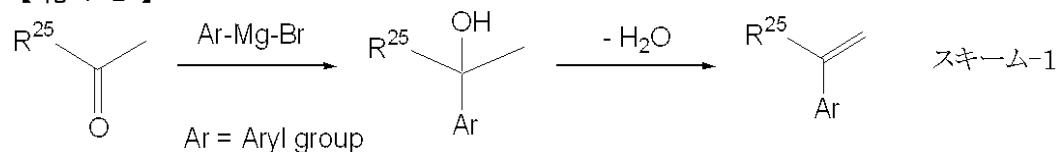
【0027】

50

前記式(2)で示される重合性置換基は下記スキーム-1に従って臭化アリールマグネシウムとメチルケトン化合物との反応生成物から脱水することによって容易に得られるものであり、置換基R²⁵の構造は特に限定されないが、重合反応における立体障害が小さい水素原子または炭素数1~5の直鎖状アルキル基が好ましく、水素原子およびメチル基が特に好ましい。

【0028】

【化12】



10

【0029】

図1は本発明の有機発光素子構成の一例を示す断面図である。透明基板(1)上に設けた陽極(2)と陰極(6)の間に正孔輸送層(3)、発光層(4)、電子輸送層(5)を順次設けたものである。また、本発明の有機発光素子構成は図1の例のみに限定されず、陽極(2)と陰極(6)の間に順次、1)正孔輸送層/発光層、2)発光層/電子輸送層のいずれかを設けたものでもよく、さらには3)正孔輸送材料、発光材料、電子輸送材料を含む層、4)正孔輸送材料、発光材料を含む層、5)発光材料、電子輸送材料を含む層、6)発光材料の単独層のいずれかの層を一層設けるだけでもよい。また、図1の例は発光層が1層であるが、2つ以上の発光層が積層されたものでもよい。

20

【0030】

本発明の有機発光素子における発光層は、本発明の高分子発光材料を含む層であるが、発光層のキャリア輸送性を補う目的で正孔輸送材料や電子輸送材料が含まれていてもよい。これらのキャリア輸送材料として低分子化合物だけでなく高分子化合物も用いることができる。

【0031】

前記の正孔輸送層を形成する正孔輸送材料または発光層中に混合して用いる正孔輸送材料としては、TPD(N,N'-ジメチル-N,N'--(3-メチルフェニル)-1,1'-ビフェニル-4,4'-ジアミン)、-NPD(4,4'-ビス[N-(1-ナフチル)-N-フェニルアミノ]ビフェニル)、m-MTDATA(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)などの低分子トリフェニルアミン誘導体や、ポリビニルカルバゾール、前記トリフェニルアミン誘導体に重合性官能基を導入して高分子化したもの、例えば特開平8-157575号公報に開示されているトリフェニルアミン骨格の高分子化合物など既知の正孔輸送材料が使用でき、さらにポリパラフェニレンビニレン、ポリジアルキルフルオレンなどの蛍光発光性高分子材料も使用できる。これらの正孔輸送材料は単独でも用いられるが、異なる正孔輸送材料と混合または積層して用いてもよい。正孔輸送層の厚さは正孔輸送層の導電率にもよるので一概に限定はできないが、1nm~5μmが好ましく、5nm~1μmがより好ましく、10nm~500nmがさらに好ましい。

30

【0032】

前記の電子輸送層を形成する電子輸送材料または発光層中に混合して用いる電子輸送材料としては、Alq₃(アルミニウムトリスキノリノレート)などのキノリノール誘導体、金属錯体、オキサジアゾール誘導体、トリアゾール誘導体、イミダゾール誘導体、トリアジン誘導体、トリアリールボラン誘導体などの低分子材料や、上記の低分子電子輸送性化合物に重合性官能基を導入して高分子化したもの、例えば特開平10-1665号公報に開示されているポリPBDなどの既知の電子輸送材料が使用できる。これらの電子輸送材料は単独でも用いられるが、異なる電子輸送材料と混合または積層して用いてもよい。電子輸送層の厚さは、電子輸送層の導電率にもよるので一概に限定はできないが、1nm~5μmが好ましく、5nm~1μmがより好ましく、10nm~500nmがさらに好ましい。

40

50

【0033】

上記の各層に用いられる発光材料、正孔輸送材料および電子輸送材料はそれぞれ単独で各層を形成するほかに、機能の異なる材料を混合してもよい。また、高分子材料をバインダとして各層を形成することもできる。この目的に使用される高分子材料としては、ポリメチルメタクリレート、ポリカーボネート、ポリエステル、ポリスルホン、ポリフェニレンオキサイドなどを例示できる。

【0034】

また、発光層の陰極側に隣接して、ホールが発光層を通過することを抑え、発光層内で電子と効率よく再結合させる目的で、ホール・ブロック層が設けられていてもよい。これにはトリアゾール誘導体やオキサジアゾール誘導体、フェナントロリン誘導体などの既知の材料が用いられる。

【0035】

上記の各層に用いられる発光材料、正孔輸送材料および電子輸送材料の成膜方法は、抵抗加熱蒸着法、電子ビーム蒸着法、スパッタリング法、インクジェット法、スピンドル法、印刷法、スプレー法、ディスペンサー法などを用いることができる。低分子化合物の場合は主として抵抗加熱蒸着および電子ビーム蒸着が用いられ、高分子材料の場合は主にインクジェット法、スピンドル法、印刷法が用いられることが多い。

【0036】

本発明における有機発光素子の陽極材料としては、ITO(酸化インジウムスズ)、酸化錫、酸化亜鉛、ポリチオフェン、ポリピロール、ポリアニリンなどの導電性高分子などの既知の透明導電材料が使用できる。この透明導電材料による電極の表面抵抗は1~50Ω(オーム)が好ましい。これらの陽極材料の成膜方法としては、電子ビーム蒸着法、スパッタリング法、化学反応法、コーティング法などを用いることができる。陽極の厚さは50~300nmが好ましい。

【0037】

また、陽極とホール輸送層または陽極に隣接して積層される有機層の間に、ホール注入に対する注入障壁を緩和する目的でバッファ層が挿入されていてもよい。これには銅フタロシアニン、ポリエチレンジオキシチオフェン(PEDOT)とポリスチレンスルホン酸(PSS)の混合体などの既知の材料が用いられる。

【0038】

本発明の有機発光素子における陰極材料としては、Li、Na、K、Csなどのアルカリ金属、Mg、Ca、Baなどのアルカリ土類金属、Al、MgAg合金、AlLiやAlCaなどのAlとアルカリ金属の合金などの既知の陰極材料が使用できる。これらの陰極材料の成膜方法としては、抵抗加熱蒸着法、電子ビーム蒸着法、スパッタリング法、イオンプレーティング法などを用いることができる。陰極の厚さは10nm~1μmが好ましく、50~500nmがさらに好ましい。但し、陰極としてアルカリ金属やアルカリ土類金属などの活性の高い金属を使用する場合には、陰極の厚さとして0.1~100nmが好ましく、0.5~50nmがさらに好ましい。また、この場合には、これらの陰極金属を保護する目的で、この上にさらに大気に対して安定な金属層が積層される。この目的で、Al、Ag、Au、Pt、Cu、Ni、Crなどの金属が用いられる。その厚さとしては10nm~1μmが好ましく、50~500nmがさらに好ましい。

【0039】

陰極と、電子輸送層または陰極に隣接して積層される有機層との間に、電子注入効率を向上させる目的で、厚さ0.1~10nmの絶縁層を挿入してもよい。絶縁層としては、フッ化リチウム、フッ化マグネシウム、酸化マグネシウム、アルミナなどの既知の陰極材料が使用できる。

【0040】

本発明における有機発光素子の基板としては、発光材料の発光波長に対して透明な絶縁性基板が使用でき、ガラスのほか、PET(ポリエチレンテレフタレート)やポリカーボネートを始めとする透明プラスチックなどの既知の材料が使用できる。

【0041】

本発明の有機発光素子は、既知の方法でマトリックス方式またはセグメント方式による画素を構成することができる。また、画素を形成せずにバックライトとして用いることができる。

【実施例】

【0042】

以下に本発明について代表的な例を示し、さらに具体的に説明する。なお、これらは説明のための単なる例示であって、本発明は何らこれらに限定されるものではない。

【0043】

下記の例において分析に使用した装置は以下の通りである。試薬類は特に断らない限り 10
、市販品（特級）を精製することなく使用した。

1) ^1H - NMR、 ^{13}C - NMR

日本電子（株）製 JMN EX270、
270MHz 溶媒：重クロロホルム。

2) GPC測定（分子量測定）

カラム：Shodex KF-G+KF804L+KF802+KF801、

溶離液：テトラヒドロフラン（THF）、

温度：40、

検出器：RI（Shodex RI-71）。

3) 元素分析装置

LECO社製 CHNS 932型。

4) ICP元素分析

（株）島津製作所製 ICP-S 8000。

5) 質量分析（FAB-MS）

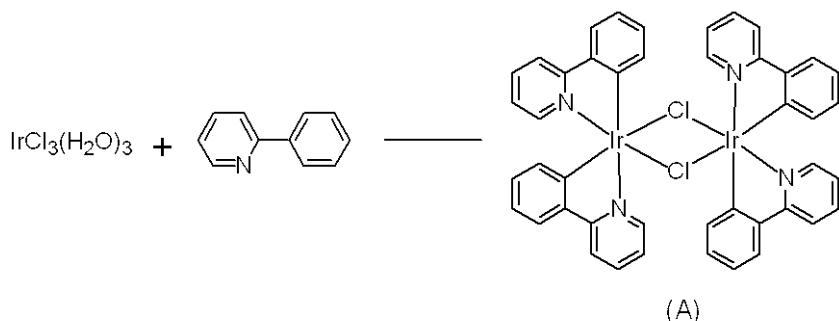
日本電子（株）製 Automass II。

【0044】

実施例1（a）～（h）および比較例1（a）～（h）：重合性イリジウム錯体の合成

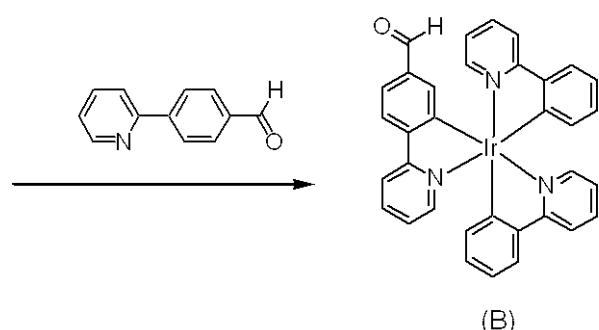
実施例1（a）：重合性化合物（1-1（a））の合成

【化13】



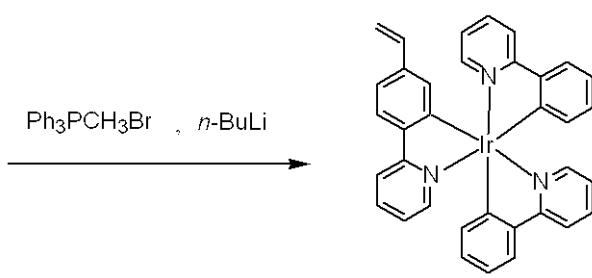
(A)

10



(B)

20



(1-1(a))

30

塩化イリジウム(III)三水和物 10.0 g (28 mmol) に 2-エトキシエタノール 150 ml、水 50 ml および 2-フェニルピリジン 9.0 g (58 mmol) を加えて窒素気流中で 12 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、生じた沈殿をガラスフィルターでろ取した。沈殿をメタノールで洗浄し、減圧乾燥することによってイリジウム錯体(A)を 13.5 g (13 mmol) 得た(収率 89%)。

得られたイリジウム錯体(A) 5.00 g (4.7 mmol) と 4-(2-ピリジル)ベンズアルデヒド 1.71 g (9.3 mmol) の混合物に 500 ml のトルエンを加えて室温で 5 分間攪拌した。次にトリフルオロメタンスルホン酸銀 2.40 g (9.3 mmol) を加えて窒素気流中で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液: クロロホルム / 酢酸エチル = 19 / 1) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、イリジウム錯体(B)を 0.95 g (1.4 mmol) 得た(収率 15%)。

40

次に臭化メチルトリフェニルホスホニウム 199 mg (0.56 mmol) を 10 ml の THF に溶解し、0 において *n*-ブチルリチウム (1.6 M ヘキサン溶液) 0.40 ml (0.64 mmol) を加えた。0 で 30 分間攪拌後、得られたイリジウム錯体(B) 248 mg (0.36 mmol) を加えて室温で 2 時間攪拌した。得られた反応液に希塩酸を加え、クロロホルムで有機物を抽出した。有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶離液: クロロホルム / ヘキサン = 2 / 1) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することによって重合性化合物 1-1(a)を 100 mg (0.15 mmol) 得た(収率 50%)。

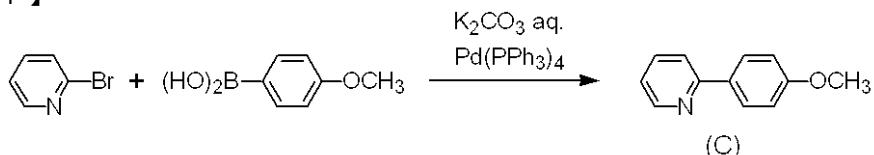
50

¹H NMR: 7.79 (m, 3 H), 7.46 (m, 9 H), 6.90 (m, 11 H), 6.55 (dd, 1 H), 5.44 (d, 1 H), 5.00 (d, 1 H). FAB-MS: 681 (M⁺). 元素分析值 Calcd for C₃₅H₂₆IrN₃: C, 61.75; H, 3.85; N, 6.17. Found: C, 61.91; H, 3.55; N, 6.02.

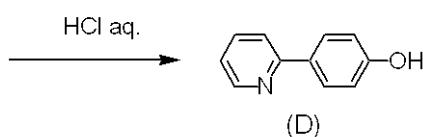
[0 0 4 5]

比較例 1 (a) : 重合性比較化合物 1 - 2 (a) の合成

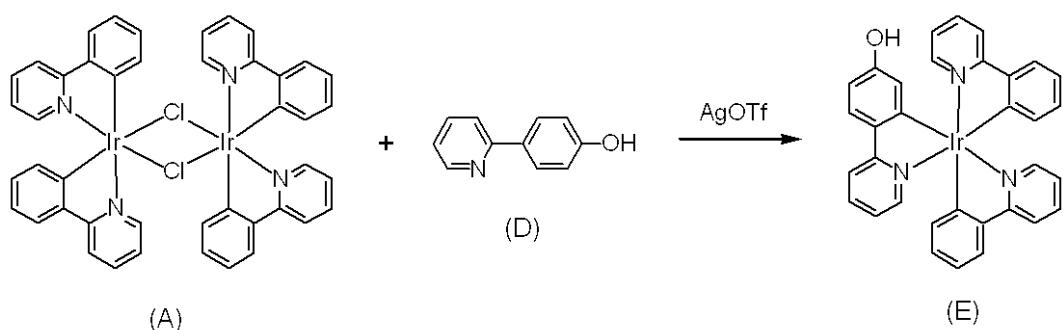
【化 1 4】



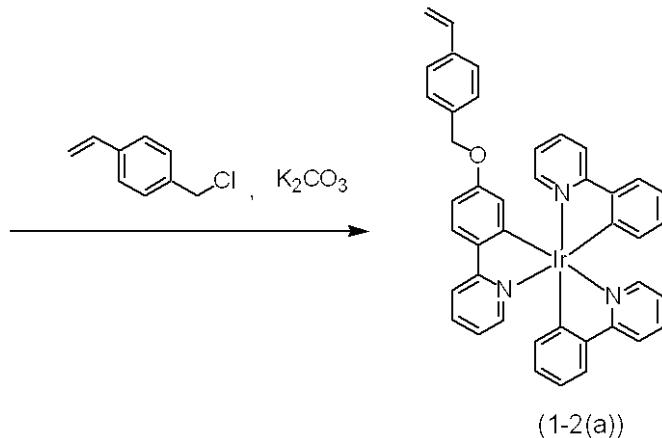
10



30



30



4 - メトキシフェニルボロン酸 10.0 g (6.6 mmol) を 50 ml の 1, 2 - ジメトキシエタンに溶解し、2 - プロモピリジン 10.4 g (6.6 mmol) 、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム 0.75 g (0.65 mmol) 、炭酸カリウム 25 g (180 mmol) の 50 ml 水溶液を加えて窒素気流中で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、100 ml の水と 100 ml の酢酸エチルを加えて振とうし、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(溶離液:クロロホルム / 酢酸エチル = 19 / 1) で精製することによって化合物 (C) を 10.3 g (5.6 mmol) 得た (収率 84 %)。

得られた化合物 (C) 8.5 g (46 mmol) を濃塩酸中に溶解させ、密閉容器中 130°C で 4 時間加熱攪拌した。得られた反応液を氷冷しながら炭酸水素ナトリウム水溶液で中和し、クロロホルムで有機物を抽出した。クロロホルム溶液を濃縮してヘキサンを加え、-20°C に冷却することによって化合物 (D) の結晶を 6.8 g (40 mmol) 得た (収率 86 %)。

得られた化合物 (D) 5.00 mg (2.9 mmol) と実施例1 (a) で合成したイリジウム

50

ウム錯体 (A) 1.50 g (1.3 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 680 mg (2.65 mmol) の混合物に 500 ml のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液：クロロホルム / 酢酸エチル = 9 / 1) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、イリジウム錯体 (E) を 610 mg (0.91 mmol) 得た (収率 35 %)。

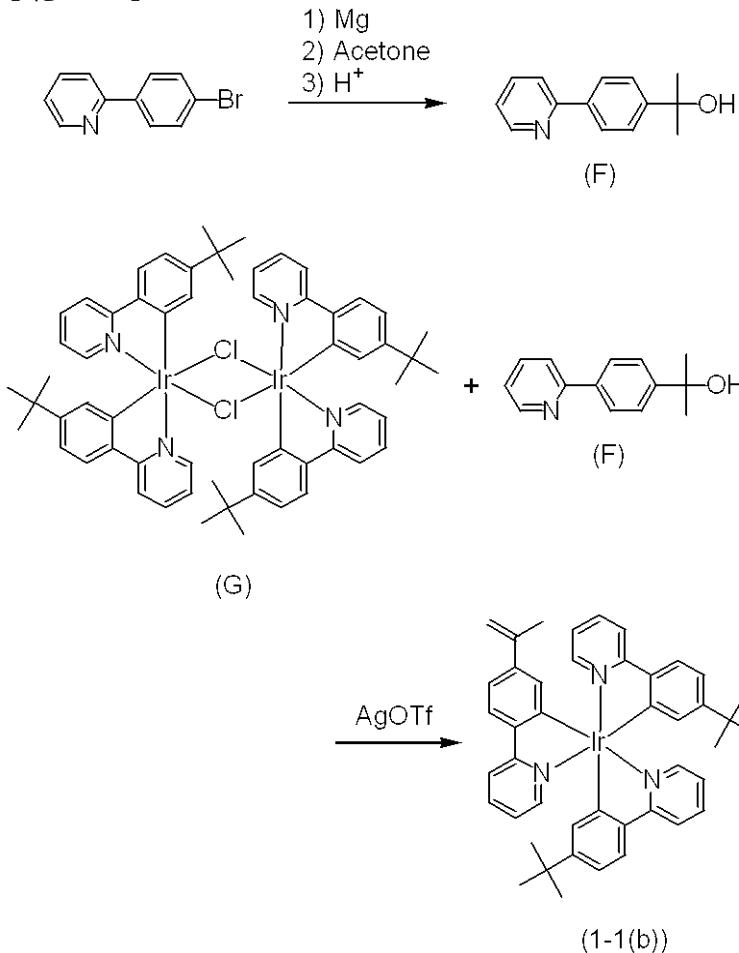
得られたイリジウム錯体 (E) 500 mg (0.75 mmol) と炭酸カリウム 300 mg (2.2 mmol) に 100 ml のアセトンを加え、さらに塩化 4 - ビニルベンジル 300 mg (2.0 mmol) を加えて窒素気流下で 24 時間加熱還流した。得られた反応混合物をグラスフィルターでろ過し、ろ液を減圧下で濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液：クロロホルム / 酢酸エチル = 19 / 1) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 2 (a) を 390 mg (0.50 mmol) 得た (収率 66 %)。

¹H NMR: 7.80 (m, 3 H), 7.64 (m, 11 H), 7.20 (d, 2 H), 6.95 (m, 11 H), 6.59 (dd, 1 H), 5.40 (d, 1 H), 4.90 (d, 1 H), 4.51 (s, 2 H). FAB-MS: 787 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₂H₄₃IrN₃O: C, 64.10; H, 4.10; N, 5.34. Found: C, 64.38; H, 3.96; N, 5.29.

【0046】

実施例 1 (b) : 重合性化合物 1 - 1 (b) の合成

【化 15】



窒素雰囲気の反応容器内にマグネシウム 480 mg (2.0 mmol) を秤り取り、10 ml の THF を加えた。これに、4 - メトキシフェニルボロン酸の代わりに 4 - プロモフェニルボロン酸を用い、化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した 2 - (4 - プロモフェニル) ピリジン 4.0 g (17 mmol) の 40 ml THF 溶液を 1 時間かけて滴下した。滴下後さらに室温で 1 時間攪拌し、氷冷しながらアセトン 3.0 g (52 mmol) の 20

1 mol L T H F 溶液を滴下した。室温で1時間攪拌後、得られた反応液に500 ml の水を加えた。酢酸エチルで有機物を抽出し、水および飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムを加えて乾燥した。この溶液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー（溶離液：クロロホルム / 酢酸エチル = 1 / 1）で精製することによって化合物（F）を 2.1 g (9.8 mmol) 得た（収率 58 %）。

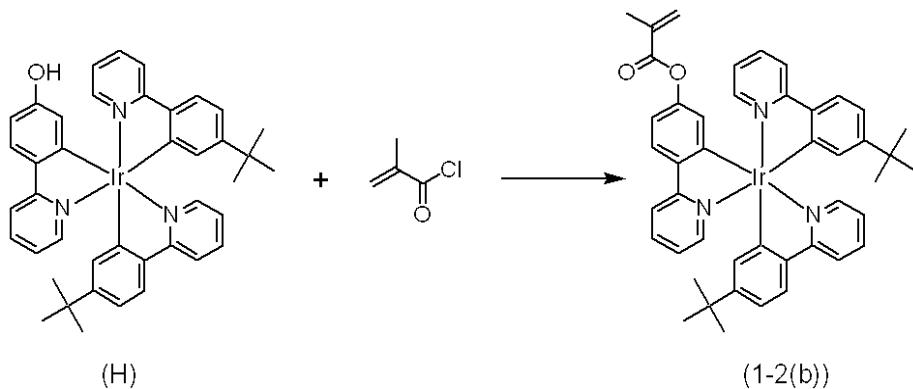
次に 2 - フェニルピリジンの替わりに 2 - (4 - t e r t - ブチルフェニル) ピリジン (4 - メトキシフェニルボロン酸の代わりに 4 - t e r t - ブチルフェニルボロン酸を用い、化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した) を用い、イリジウム錯体 (A) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (G) 5 0 0 m g (0.30 m m o l) と、得られた化合物 (F) 1 5 0 m g (0.70 m m o l) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 1 7 0 m g (0.66 m m o l) の混合物に 5 0 m l のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液 : クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 1 (b) を 2 2 0 m g (0.27 m m o l) 得た (収率 4 5 %) 。

¹H NMR: 7.80 (m, 3 H), 7.55 (m, 9 H), 6.90 (m, 9 H), 5.17 (s, 1 H), 4.86 (s, 1 H), 1.91 (s, 3 H), 1.10 (s, 18 H). FAB-MS: 807 (M⁺). 元素分析值 Calcd for C₄₄H₄₄I₄IrN₃: C, 65.48; H, 5.50; N, 5.21. Found: C, 65.87; H, 5.41; N, 5.06.

(0 0 4 7)

比較例 1 (b) : 重合性比較化合物 1 - 2 (b) の合成

【化 1 6】



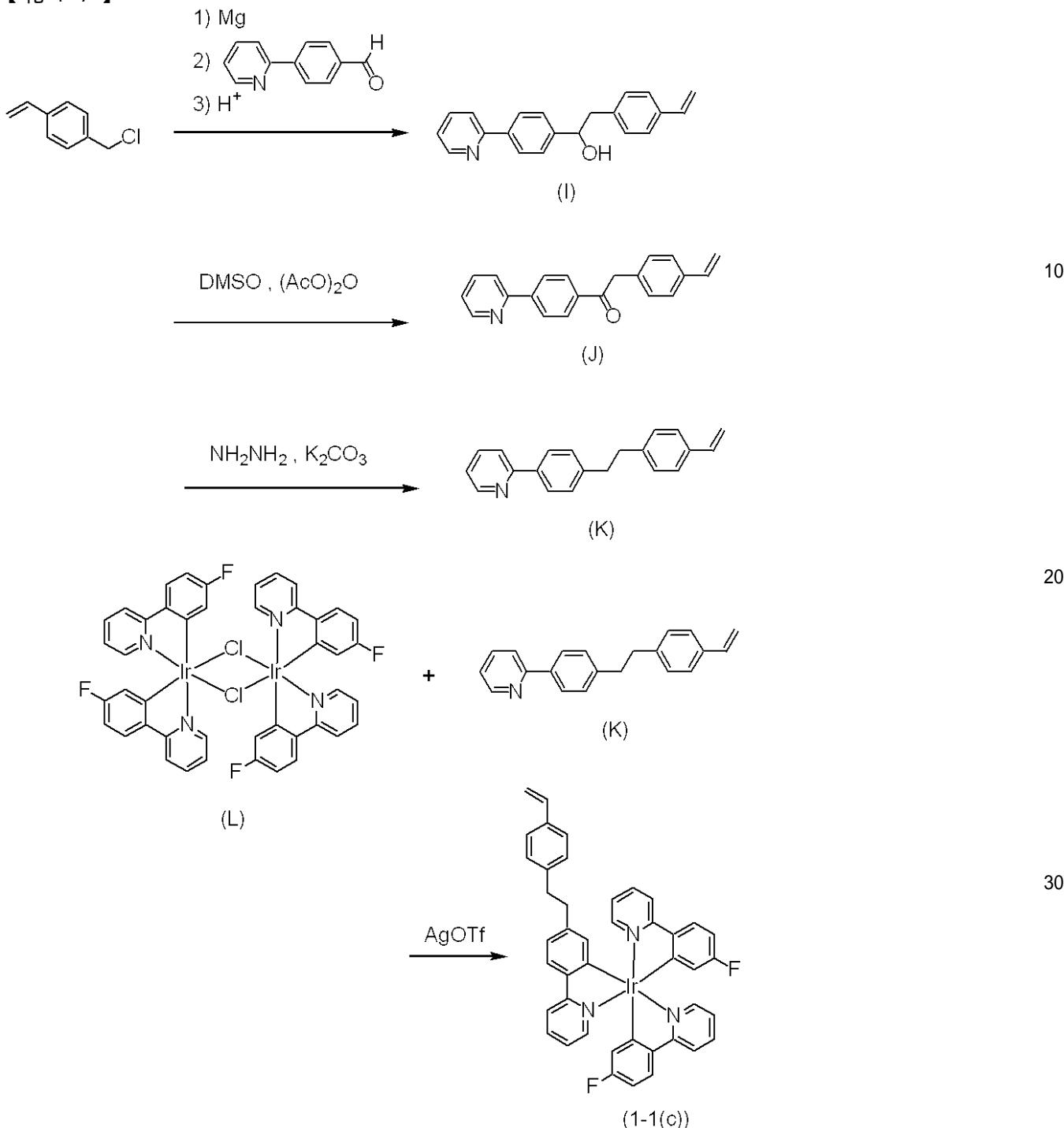
イリジウム錯体 (A) の代わりにイリジウム錯体 (G) を用い、イリジウム錯体 (E) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (H) 500 mg (0.64 mmol) を 30 ml のジクロロメタンに溶解し、塩化メタクリロイル 80 mg (0.77 mmol) の 5 ml ジクロロメタン溶液を滴下し、室温で 1 時間攪拌した。続いて減圧下において溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液 : クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 2 (b) を 460 mg (0.54 mmol) 得た (収率 84 %)。

¹H NMR: 7.85 (m, 3 H), 7.52 (m, 9 H), 7.01 (m, 9 H), 6.04 (s, 1 H), 5.51 (s, 1 H), 1.87 (s, 3 H), 1.10 (s, 9 H), 1.06 (s, 9 H). FAB-MS: 851 (M⁺). 元素分析值 Calcd for C₄₅H₄₄IrN₃O₂: C, 63.51; H, 5.21; N, 4.94. Found: C, 63.67; H, 5.17; N, 4.88。

[0 0 4 8]

実施例 1 (c) : 重合性化合物 1-1 (c) の合成

【化17】



窒素雰囲気の反応容器内にマグネシウム1.42 g (5.8 mmol) を秤り取り、50 ml のジエチルエーテルを加えた。これに、塩化4-ビニルベンジル8.92 g (5.8 mmol) の100 ml ジエチルエーテル溶液を2時間かけて滴下した。滴下後さらに室温で1時間攪拌し、氷冷しながら4-(2-ピリジル)ベンズアルデヒド10.1 g (5.5 mmol) の100 ml ジエチルエーテル溶液を滴下した。室温で1時間攪拌後、得られた反応液に500 ml の水を加えた。有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムを加えて乾燥し、減圧で溶媒を留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(溶離液:クロロホルム/酢酸エチル=2/1)で精製することによって化合物(I)を12.5 g (4.1 mmol) 得た(収率75%)。

得られた化合物(I)1.49 g (4.9 mmol) に30 ml のジメチルスルホキシドと20 ml の無水酢酸を加えて溶解し、室温で12時間攪拌した。得られた反応液に0でアンモニア水を加えて生じた沈殿を水洗、減圧乾燥した。得られた固体をジクロロメタン -

メタノール混合溶液中から再結晶することにより、化合物 (J) を 1.33 g (4.4 mmol) 得た (収率 91 %)。

得られた化合物 (J) 7.0 g (23 mmol) と炭酸カリウム 30.3 g (220 mmol) の混合物にジエチレングリコール 700 ml、ヒドラジン-水和物 11.4 g (230 mmol) を順次加え、120 °C で 2.5 時間加熱攪拌した。続いて 200 °C で加熱して留出物を除いた後、室温まで放冷した。得られた反応混合物に水を加えて生じた沈殿を水洗、減圧乾燥した。この固体をクロロホルムに溶解し、クロロホルム / 酢酸エチル = 1 / 1 混合溶媒を用いてシリカゲル層に通した。得られた溶液を減圧乾固し、残渣をヘキサンから再結晶することにより、化合物 (K) を 4.5 g (16 mmol) 得た (収率 68 %)。

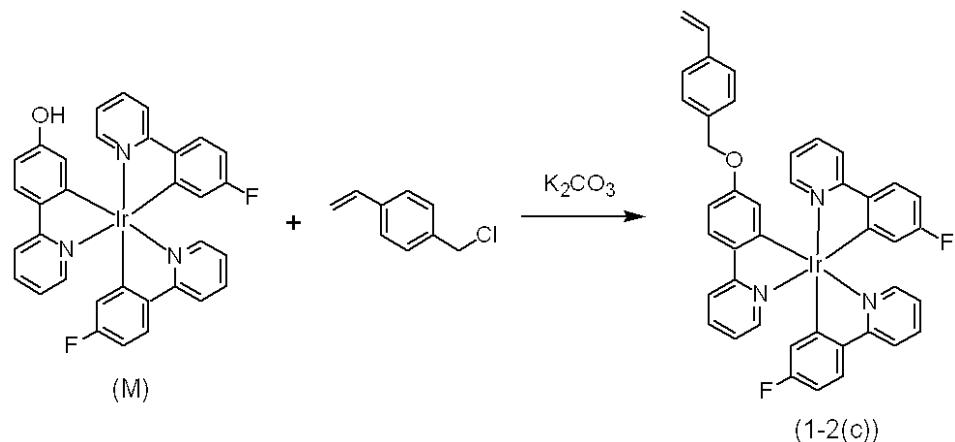
次に 2-フェニルピリジンの替わりに 2-(4-フルオロフェニル)ピリジン (4-メトキシフェニルボロン酸の代わりに 4-フルオロフェニルボロン酸を用い、化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した) を用い、イリジウム錯体 (A) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (L) 500 mg (0.44 mmol) と、得られた化合物 (K) 300 mg (1.05 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 250 mg (0.97 mmol) の混合物に 50 ml のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム / ヘキサン = 2 / 1) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1-1 (c) を 80 mg (0.097 mmol) 得た (収率 11 %)。

¹H NMR: 7.85 (m, 3 H), 7.58 (m, 9 H), 7.22 (m, 3 H), 7.0-6.6 (m, 11 H), 5.67 (d, 1 H), 5.16 (d, 1 H), 2.71 (m, 4 H). FAB-MS: 823 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₃H₃₄F₂IrN₃: C, 62.76; H, 4.16; N, 5.11. Found: C, 63.02; H, 4.09; N, 4.87.

【0049】

比較例 1 (c) : 重合性比較化合物 1-2 (c) の合成

【化18】



イリジウム錯体 (A) の替わりにイリジウム錯体 (L) を用い、イリジウム錯体 (E) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (M) 300 mg (0.42 mmol) と炭酸カリウム 300 mg (2.2 mmol) に 100 ml のアセトンを加え、さらに塩化 4-ビニルベンジル 300 mg (2.0 mmol) を加えて窒素気流下で 24 時間加熱還流した。得られた反応混合物をグラスフィルターでろ過し、ろ液を減圧下で濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1-2 (c) を 290 mg (0.37 mmol) 得た (収率 88 %)。

¹H NMR: 7.83 (m, 3 H), 7.59 (m, 11 H), 7.22 (d, 2 H), 6.96 (m, 9 H), 6.58 (dd, 1 H), 5.44 (d, 1 H), 4.87 (d, 1 H), 4.60 (s, 2 H). FAB-MS: 825 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₂H₃₂F₂IrN₃: C, 61.15; H, 3.91; N, 5.09. Found: C, 61.00; H, 3.97; N, 5.44.

【0050】

10

20

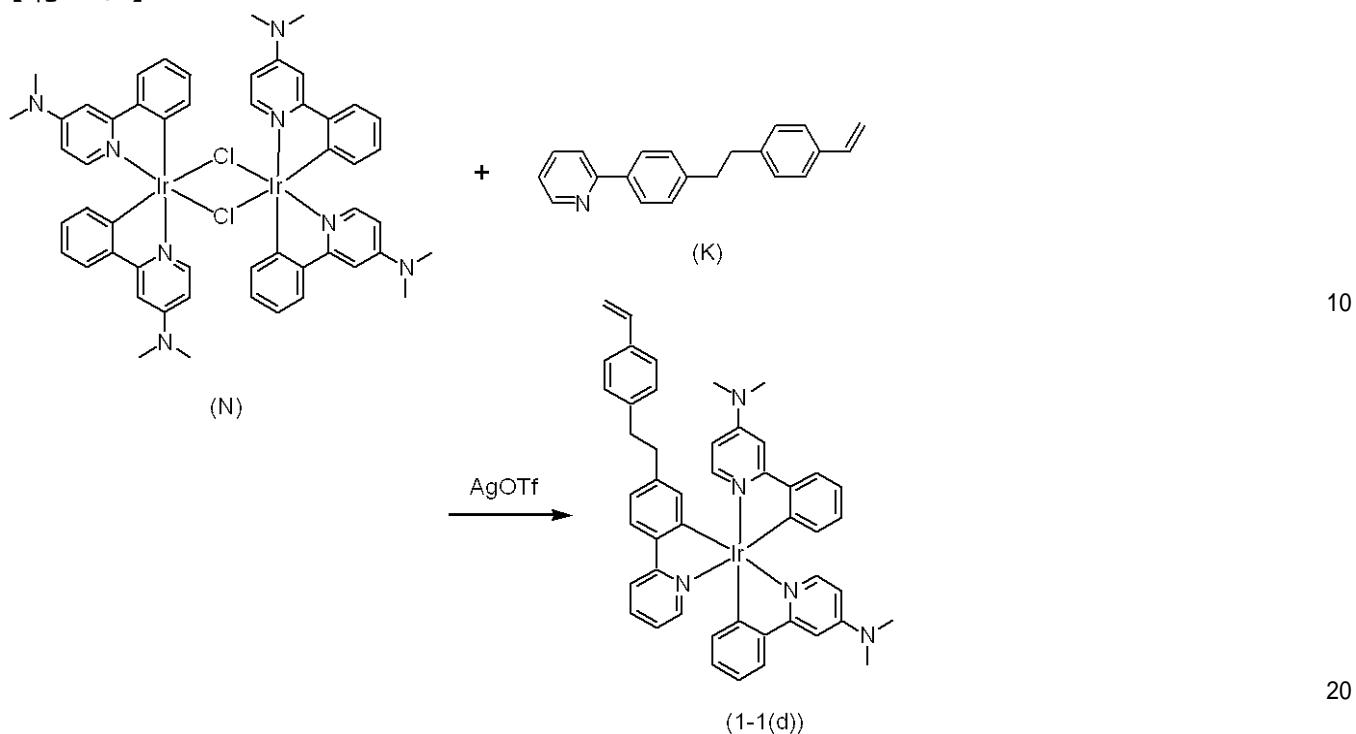
30

40

50

実施例 1 (d) : 重合性化合物 1 - 1 (d) の合成

【化 19】



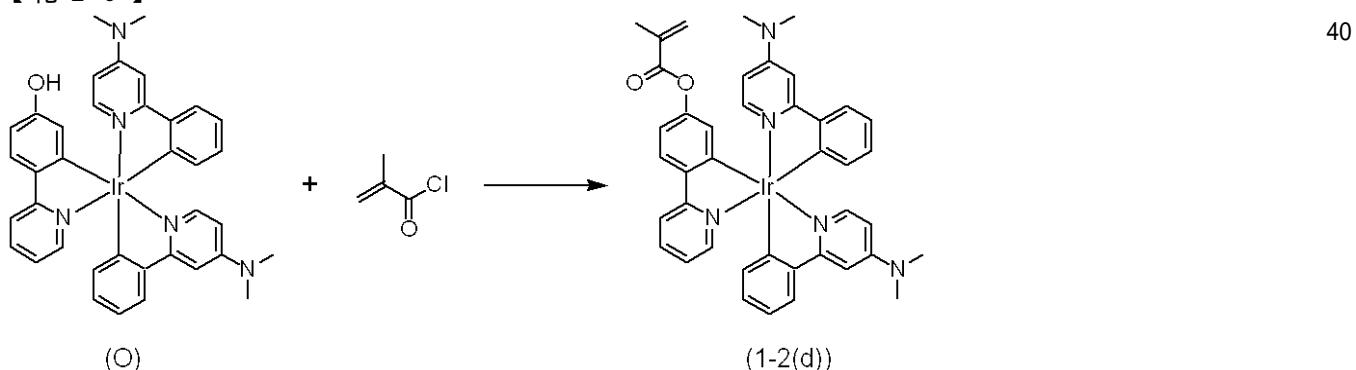
2 - フェニルピリジンの替わりに 4 - (ジメチルアミノ) - 2 - フェニルピリジン (4 - メトキシフェニルボロン酸の代わりにフェニルボロン酸を用い、 2 - ブロモピリジンの替わりに 2 - ブロモ - 4 - (ジメチルアミノ)ピリジンを用い、 化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した) を用い、 イリジウム錯体 (A) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (N) 500 mg (0.40 mmol) と、 化合物 (K) 170 mg (0.85 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 210 mg (0.82 mmol) の混合物に 50 mL のトルエンを加えて、 室素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、 セライトでろ過し、 減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液 : クロロホルム / 酢酸エチル = 1 / 1) で精製し、 ジクロロメタン - ヘキサン混合溶液から再結晶することにより、 重合性化合物 1 - 1 (d) を 110 mg (0.13 mmol) 得た (収率 16 %)。

^1H NMR: 7.76 (m, 3 H), 7.63 (m, 9 H), 7.29 (m, 3 H), 7.1 - 6.6 (m, 11 H), 5.67 (d, 1 H), 5.16 (d, 1 H), 3.11 (s, 6 H), 3.05 (s, 6 H), 2.71 (m, 4 H). FAB-MS: 871 (M^+). 元素分析値 Calcd for $\text{C}_{47}\text{H}_{44}\text{IrN}_5$: C, 64.80; H, 5.09; N, 8.04. Found: C, 65.26; H, 4.99; N, 8.15.

【0051】

比較例 1 (d) : 重合性比較化合物 1 - 2 (d) の合成

【化 20】



イリジウム錯体 (A) の代わりにイリジウム錯体 (N) を用い、 イリジウム錯体 (E)

の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体(O) 500 mg (0.66 mmol)を30 mlのジクロロメタンに溶解し、塩化メタクリロイル100 mg (0.96 mmol)の5 mlジクロロメタン溶液を滴下し、室温で1時間攪拌した。続いて減圧下において溶媒を留去して残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液：クロロホルム/酢酸エチル=1/1)で精製し、ジクロロメタン-ヘキサン混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物1-2(d)を400 mg (0.48 mmol)得た(収率73%)。

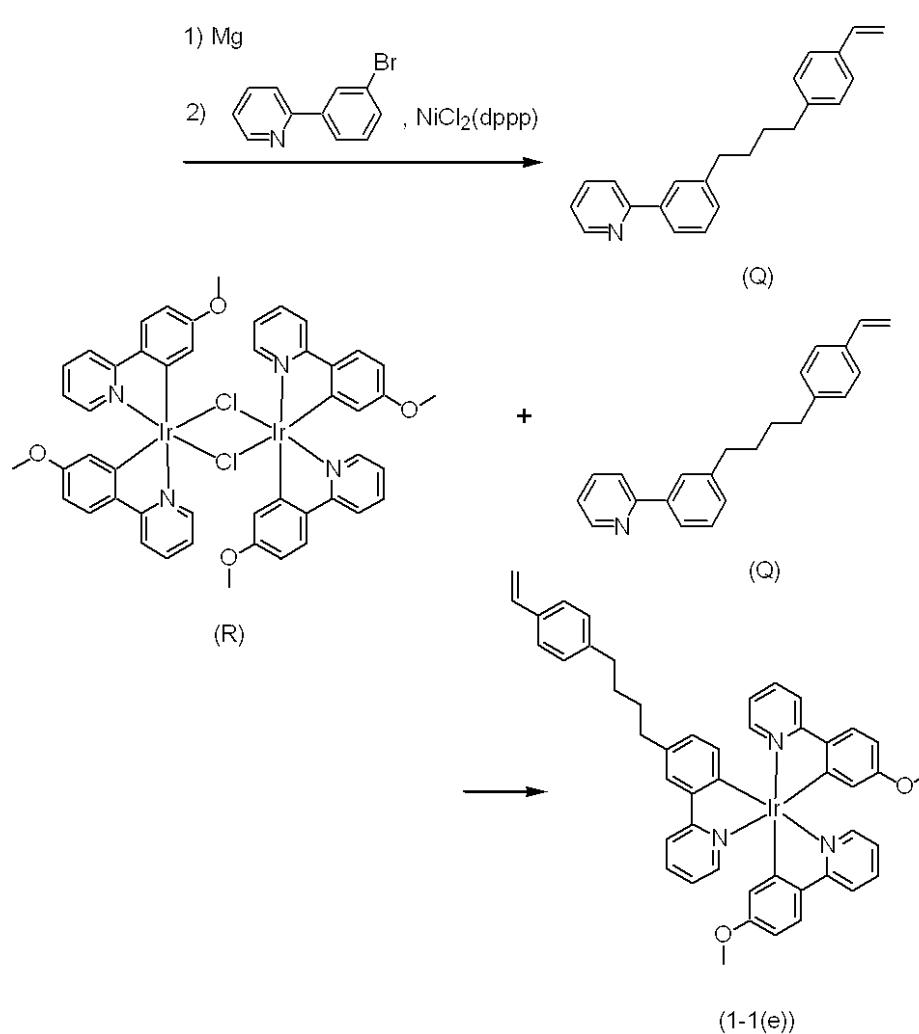
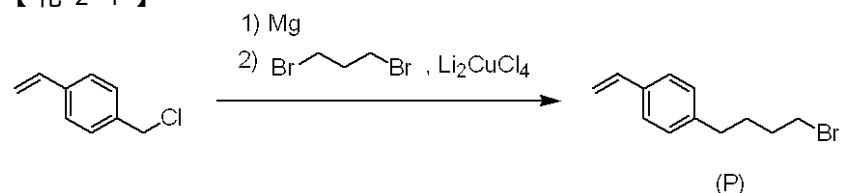
¹H NMR: 7.85 (m, 3 H), 7.58 (m, 9 H), 7.22 (m, 3 H), 7.00 (m, 6 H), 6.15 (s, 1 H), 5.55 (s, 1 H), 3.11 (s, 6 H), 3.05 (s, 6 H), 1.93 (s, 3 H). FAB-MS: 825 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₁H₃₈IrN₅O₂: C, 59.69; H, 4.64; N, 8.49. Found: C, 60.02; H, 4.59; N, 8.17.

10

【0052】

実施例1(e): 重合性化合物1-1(e)の合成

【化21】



20

30

40

窒素雰囲気の反応容器内にマグネシウム1.70 g (70 mmol)を秤り取り、50 mlのジエチルエーテルを加えた。これに、塩化4-ビニルベンジル10.0 g (66 mmol)の100 mlジエチルエーテル溶液を2時間かけて滴下した。滴下後さらに室温で1時間攪拌し、得られた溶液を氷冷しながら1,3-ジブロモプロパン13.3 g (66 mmol)

50

とテトラクロロ銅(II)酸リチウム0.6mmolの100mlTHF溶液に滴下した。室温で6時間攪拌後、精製した沈殿をろ別し、減圧で溶媒を留去した。残渣を減圧下において蒸留精製することによって化合物(P)を11.5g(4.8mmol)得た(収率73%)。

窒素雰囲気の反応容器内にマグネシウム0.25g(10.3mmol)を秤り取り、これに得られた化合物(P)2.01g(8.4mmol)の10mlTHF溶液を30分間かけて滴下した。これを室温で2時間攪拌し、得られた溶液を氷冷しながら2-(3-プロモフェニル)ピリジン(4-メトキシフェニルボロン酸の代わりに3-プロモフェニルボロン酸を用い、化合物(C)の合成と同じ方法で合成した)0.70g(2.9mmol)とジクロロ(1,2-ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン)ニッケル100mg(0.18mmol)の10mlTHF溶液に滴下した。この混合物を室温で12時間攪拌後、100mlの水を加え、酢酸エチルで有機物を抽出した。得られた溶液を水および飽和食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧で溶媒を留去した。残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー(溶離液:ヘキサン/クロロホルム=1/3)で精製することによって化合物(Q)を0.5g(1.6mmol)得た(収率55%)。

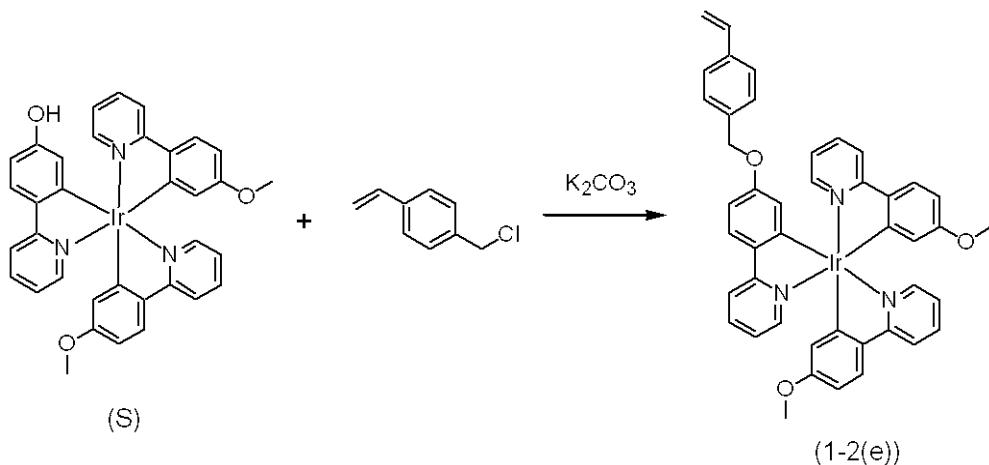
2-フェニルピリジンの代わりに化合物(C)を用い、イリジウム錯体(A)の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体(R)500mg(0.42mmol)と、得られた化合物(Q)280mg(0.89mmol)およびトリフルオロメタンスルホン酸銀230mg(0.90mmol)の混合物に50mlのトルエンを加えて、窒素気流下で3時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:クロロホルム/ヘキサン=3:1)で精製し、ジクロロメタン-メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物1-1(e)を40mg(0.046mmol)得た(収率5%)。

¹H NMR: 7.85 (m, 3H), 7.7-6.6 (m, 23H), 5.67 (d, 1H), 5.17 (d, 1H), 3.89 (s, 3H), 3.81 (s, 3H), 2.57 (m, 4H), 1.64 (m, 4H). FAB-MS: 873 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₇H₄₂IrN₃O₂: C, 64.66; H, 4.85; N, 4.81. Found: C, 64.23; H, 4.91; N, 4.74。

【0053】

比較例1(e):重合性比較化合物1-2(e)の合成

【化22】



イリジウム錯体(A)の代わりにイリジウム錯体(R)を用い、イリジウム錯体(E)の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体(S)450mg(0.62mmol)と炭酸カリウム300mg(2.2mmol)に100mlのアセトンを加え、さらに塩化4-ビニルベンジル300mg(2.0mmol)を加えて窒素気流下で24時間加熱還流した。得られた反応混合物をグラスフィルターでろ過し、ろ液を減圧下で濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:クロロホルム)で精製し、ジクロロメタン-メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物1-2(e)を390mg(50%)得た。

0.46mmol) 得た (収率 74%)。

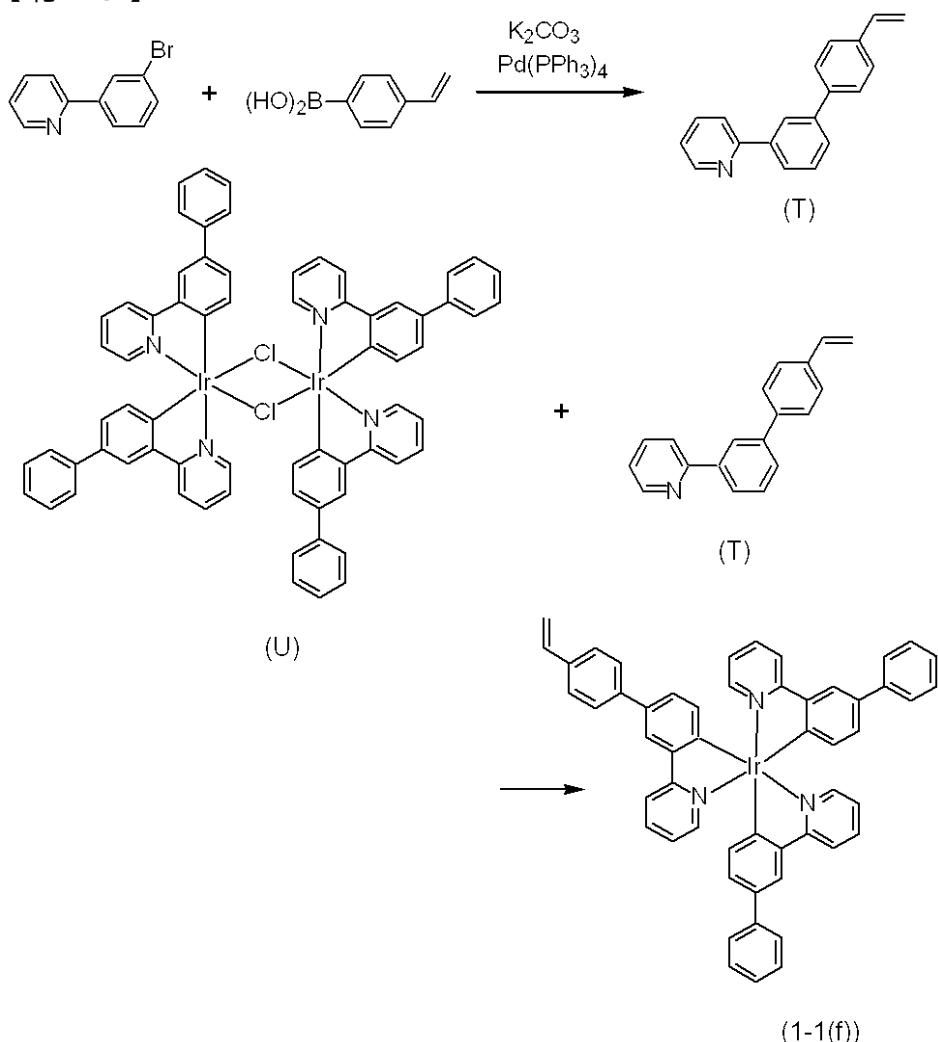
¹H NMR: 7.90 (m, 3 H), 7.60 (m, 11 H), 7.20 (d, 2 H), 6.95 (m, 9 H), 6.70 (dd, 1 H), 5.41 (d, 1 H), 4.95 (d, 1 H), 4.60 (s, 2 H), 4.02 (s, 3 H), 3.96 (s, 3 H).

FAB-MS: 847 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₄₄H₃₆IrN₃O₃: C, 62.39; H, 4.28; N, 4.96. Found: C, 62.54; H, 4.11; N, 5.06.

【0054】

実施例 1 (f) : 重合性化合物 1 - 1 (f) の合成

【化23】



4 - メトキシフェニルボロン酸の代わりに 3 - プロモフェニルボロン酸を用い、化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した 2 - (3 - プロモフェニル) ピリジン 3.0 g (13 mmol) と、4 - ビニルフェニルボロン酸 2.0 g (14 mmol) を 30 mL の 1, 2 - デジメトキシエタンに溶解し、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム 15.2 mg (0.13 mmol) 、炭酸カリウム 4.8 g (34 mmol) の 20 mL 水溶液を加えて窒素気流中で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、100 mL の水と 100 mL の酢酸エチルを加えて振とうし、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム) で精製することによって化合物 (T) を 2.5 g (10 mmol) 得た (収率 77%)。

2 - フェニルピリジンの替わりに 2 - (3 - ビフェニル) ピリジン (4 - メトキシフェニルボロン酸の代わりに 3 - ビフェニルボロン酸を用い、化合物 (C) の合成と同じ方法で合成した) を用い、イリジウム錯体 (A) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (U) 700 mg (0.51 mmol) と、得られた化合物 (T) 300 mg (1.17 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 270 mg (1.05 mmol) の混合物に 70 mL のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放

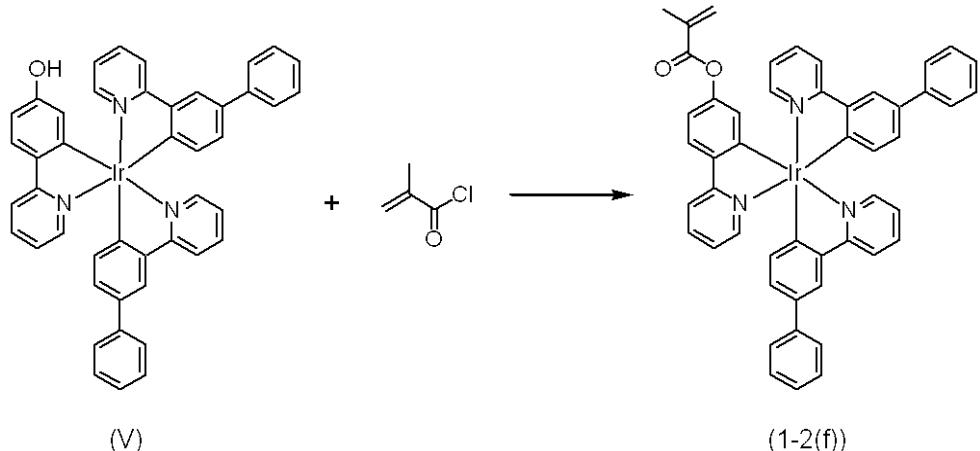
冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶離液：クロロホルム）で精製し、ジクロロメタン-メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1-1 (f) を 70 mg (0.077 mmol) 得た（收率 8 %）。

¹H NMR: 7.85 (m, 3 H), 7.7–6.6 (m, 33 H), 5.83 (d, 1 H), 5.31 (d, 1 H). FAB-MS: 909 (M⁺). 元素分析值 Calcd for C₅₃H₃₈IrN₃: C, 70.02; H, 4.21; N, 4.62. Found: C, 69.85; H, 4.26; N, 4.74.

【 0 0 5 5 】

比較例 1 (f) : 重合性比較化合物 1 - 2 (f) の合成

【化 2 4】



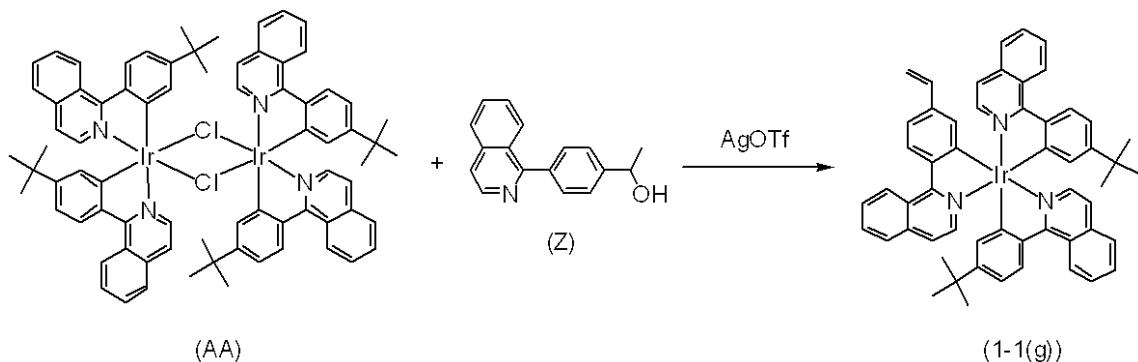
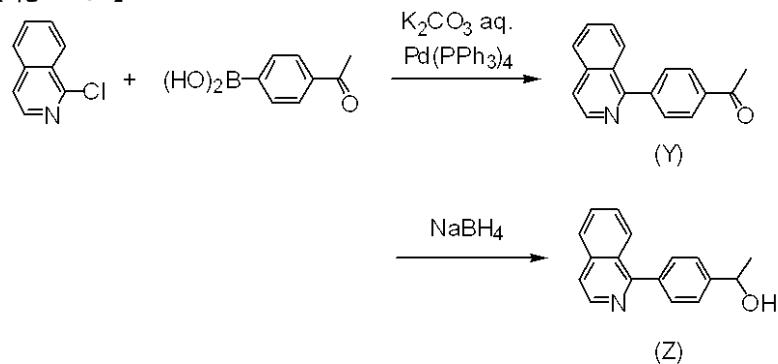
イリジウム錯体 (A) の替わりにイリジウム錯体 (U) を用い、イリジウム錯体 (E) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (V) 500 mg (0.61 mmol) を 30 ml のジクロロメタンに溶解し、塩化メタクリロイル 100 mg (0.96 mmol) の 5 ml デシケートメタン溶液を滴下し、室温で 1 時間攪拌した。続いて減圧下において溶媒を留去して残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム / 酢酸エチル = 9 / 1) で精製し、ジクロロメタン - ヘキサン混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1-2 (f) を 430 mg (0.48 mmol) 得た (収率 79 %)。

¹H NMR: 7.80 (m, 3 H), 7.6–6.6 (m, 33 H), 6.15 (s, 1 H), 5.55 (s, 1 H), 1.93 (s, 3 H). FAB-MS: 891 (M⁺). 元素分析值 Calcd for C₄₉H₃₆IrN₃O₂: C, 66.05; H, 4.07; N, 4.72. Found: C, 66.39; H, 3.94; N, 4.66.

[0 0 5 6]

実施例 1 (g) : 重合性化合物 1 - 1 (g) の合成

【化25】



1 - クロロイソキノリン 5.00 g (3.3 mmol) 、 4 - アセチルフェニルボロン酸 5.50 g (3.4 mmol) およびテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム 350 mg (0.30 mmol) を 50 ml の 1 , 2 - ジメトキシエタンに溶解し、炭酸カリウム 12.3 g (8.9 mmol) の 50 ml 水溶液を加えて窒素気流中で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、100 ml の水と 100 ml の酢酸エチルを加えて振とうし、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルのカラムクロマトグラフィー (溶離液 : クロロホルム / 酢酸エチル = 19 / 1) で精製することによって化合物 (Y) を 7.25 g (2.9 mmol) 得た (収率 89 %)。

得られた化合物 (Y) 5.03 g (2.0 mmol) を 50 ml のメタノールに溶解し、テトラヒドロウ酸ナトリウム 1.13 g (3.0 mmol) を数回に分けて加えて室温で 3 時間攪拌した。得られた反応液に 30 ml の水を加えて減圧下で濃縮し、生じた固体を水洗、減圧乾燥することによって化合物 (Z) の結晶を 4.81 g (1.9 mmol) 得た (収率 96 %)。

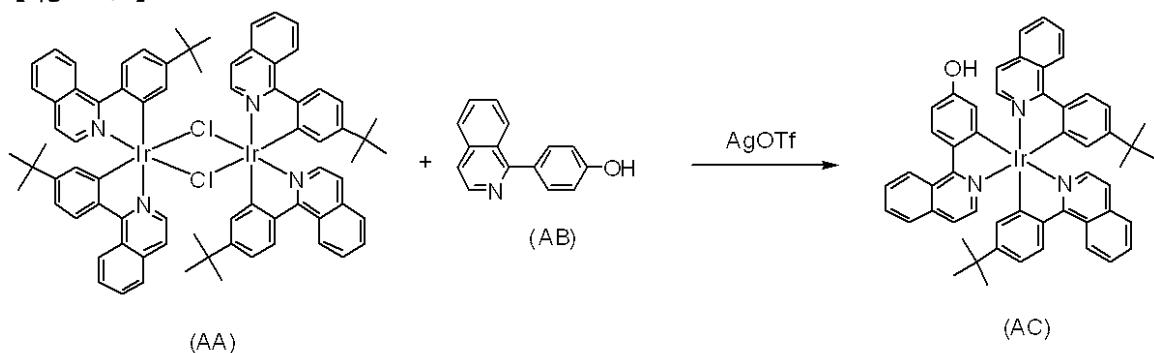
次に 2 - ブロモピリジンの代わりに 1 - クロロイソキノリンを用い、イリジウム錯体 (G) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (AA) 610 mg (0.41 mmol) と、得られた化合物 (Z) 220 mg (0.88 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 210 mg (0.82 mmol) の混合物に 50 ml のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液 : クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 1 (g) を 160 mg (0.17 mmol) 得た (収率 21 %)。

¹H NMR: 9.8 6.9 (m, 28 H), 5.61 (d, 1 H), 5.25 (d, 1 H), 1.05 (s, 18 H). FAB-MS: 943 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₅₅H₄₈IrN₃: C, 70.04; H, 5.13; N, 4.46. Found: C, 69.77; H, 5.26; N, 4.71.

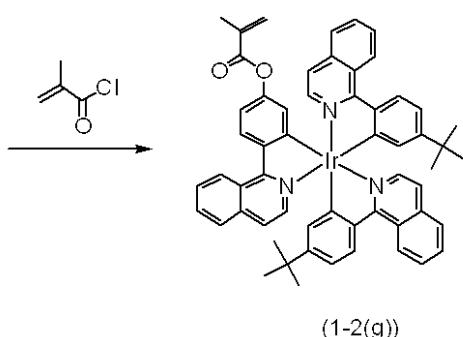
【0057】

比較例 1 (g) : 重合性比較化合物 1 - 2 (g) の合成

【化26】



10



20

2-ブロモピリジンの代わりに1-クロロイソキノリンを用い、化合物(D)の合成と同じ方法で合成した化合物(AB)160mg(0.72mmol)と、イリジウム錯体(A)505mg(0.34mmol)およびトリフルオロメタンスルホン酸銀180mg(0.70mmol)の混合物に50mlのトルエンを加えて、窒素気流下で3時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液：クロロホルム/酢酸エチル=9/1)で精製し、ジクロロメタン-メタノール混合溶液から再結晶することにより、イリジウム錯体(AC)を66mg(0.071mmol)得た(収率10%)。

得られたイリジウム錯体(AC)65mg(0.070mmol)を10mlのジクロロメタンに溶解し、塩化メタクリロイル20mg(0.19mmol)の5mlジクロロメタン溶液を滴下し、室温で3時間攪拌した。続いて減圧下において溶媒を留去して残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液：クロロホルム/酢酸エチル=9/1)で精製し、ジクロロメタン-ヘキサン混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物1-2(g)を50mg(0.050mmol)を得た(収率71%)。

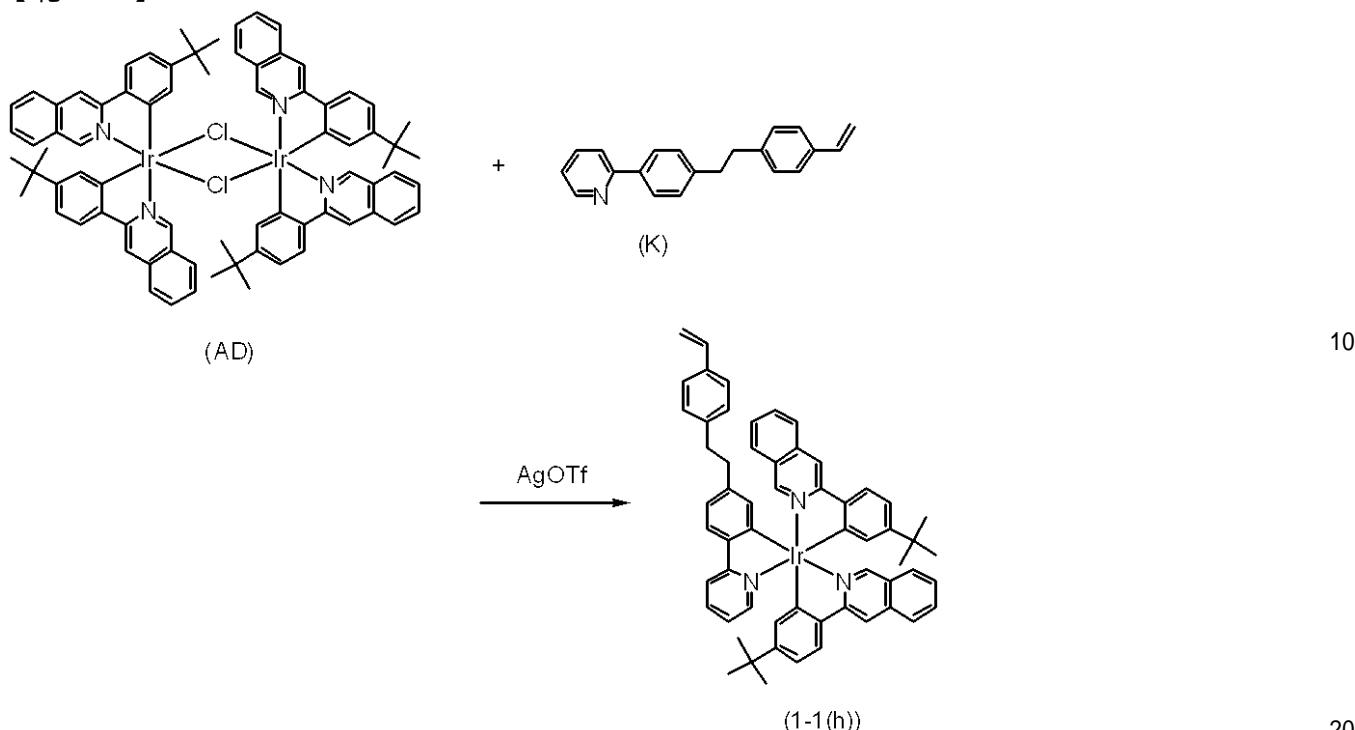
¹H NMR: 9.8, 6.9 (m, 27H), 6.20 (s, 1H), 5.49 (s, 1H), 1.95 (s, 3H), 1.09 (s, 9H), 1.07 (s, 9H). FAB-MS: 1001 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₅₇H₅₀IrN₃O₂: C, 68.38; H, 5.03; N, 4.20. Found: C, 68.51; H, 5.00; N, 4.04.

【0058】

実施例1(h)：重合性化合物1-1(h)の合成

40

【化27】



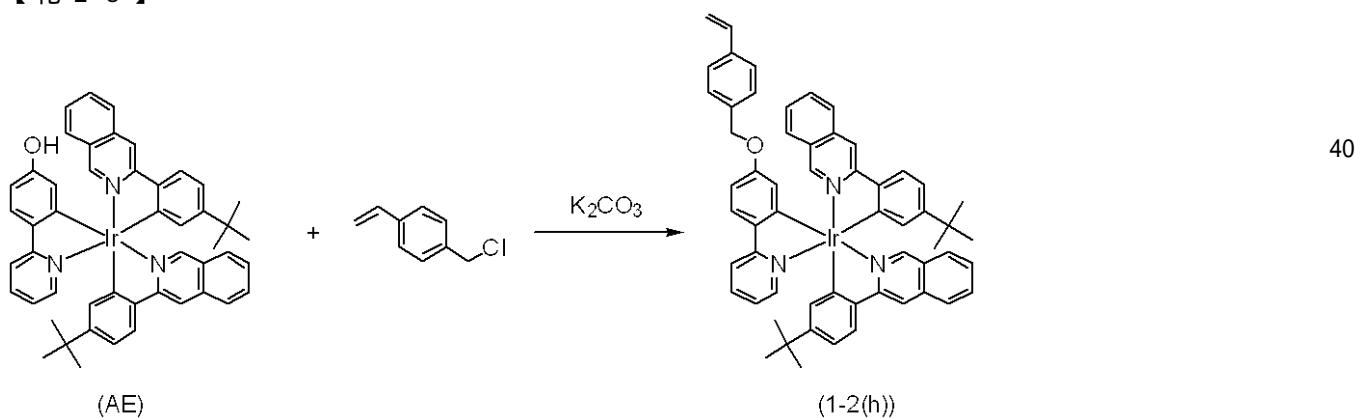
2 - (4 - t e r t - プチルフェニル) ピリジンの代わりに 3 - (4 - t e r t - プチルフェニル) イソキノリン (2 - ブロモピリジンの代わりに 3 - クロロイソキノリンを用い、2 - (4 - t e r t - プチルフェニル) ピリジンの合成と同じ方法で合成した) を用い、イリジウム錯体 (G) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (AD) 583 mg (0.39 mmol) と、化合物 (K) 225 mg (0.79 mmol) およびトリフルオロメタンスルホン酸銀 200 mg (0.78 mmol) の混合物に 50 ml のトルエンを加えて、窒素気流下で 3 時間加熱還流した。得られた反応液を室温まで放冷後、セライトでろ過し、減圧下において溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - メタノール混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 1 (h) を 138 mg (0.13 mmol) 得た (収率 17 %)。

¹H NMR: 8.9, 6.8 (m, 32 H), 5.75 (d, 1 H), 5.33 (d, 1 H), 2.75 (m, 4 H), 1.08 (s, 9 H), 1.06 (s, 9 H). FAB-MS: 1047 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₆₃H₅₆IrN₃: C, 72.25; H, 5.39; N, 4.01. Found: C, 72.08; H, 5.46; N, 4.33.

【0059】

比較例 1 (h) : 重合性比較化合物 1 - 2 (h) の合成

【化28】



イリジウム錯体 (A) の代わりにイリジウム錯体 (AD) を用い、イリジウム錯体 (E) の合成と同じ方法で合成したイリジウム錯体 (AE) 111 mg (0.13 mmol) と炭酸カリウム 200 mg (1.4 mmol) に 15 ml のアセトンを加え、さらに塩化 4 - ビ

50

ニルベンジル 200 mg (1.3 mmol) を加えて窒素気流下で 24 時間加熱還流した。得られた反応混合物をグラスフィルターでろ過し、ろ液を減圧下で濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液: クロロホルム) で精製し、ジクロロメタン - ヘキサン混合溶液から再結晶することにより、重合性化合物 1 - 2 (h) を 85 mg (0.085 mmol) を得た (収率 65 %)。

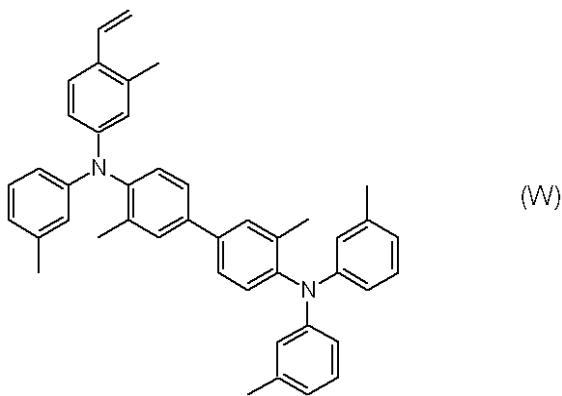
¹H NMR: 8.9, 6.8 (m, 32 H), 5.52 (d, 1 H), 5.03 (d, 1 H), 4.37 (s, 2 H), 1.09 (s, 9 H), 1.06 (s, 9 H). FAB-MS: 1001 (M⁺). 元素分析値 Calcd for C₅₈H₅₄IrN₃O: C, 69.57; H, 5.44; N, 4.20. Found: C, 69.39; H, 5.51; N, 4.34.

【0060】

実施例 2 (a) ~ (h) および比較例 2 (a) ~ (h) : 重合性イリジウム錯体と重合性化合物 (W) および重合性化合物 (X) との共重合体の合成 10

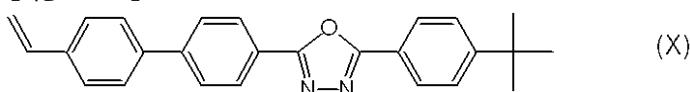
密閉容器に実施例 1 および比較例 1 で合成した重合性イリジウム錯体 (実施例 1 - 1 (a) ~ 1 - 1 (h)、比較例 1 - 2 (a) ~ 1 - 2 (h)) 80 mg と重合性化合物 (W) 460 mg、重合性化合物 (X) 460 mg を入れ、脱水トルエン (9.9 ml) を加えた後、V-601 (和光純薬工業 (株) 製) のトルエン溶液 (0.1M、198 μl) を加え、凍結脱気操作を 5 回繰り返した。真空のまま密閉し、60 で 60 時間攪拌した。反応後、反応液をアセトン (500 ml) 中に滴下して沈殿を生じさせた。さらにトルエン - アセトンでの再沈殿精製を 2 回繰り返して精製した後、50 で一晩真空乾燥し、目的とする共重合体 (実施例 2 - 1 (a) ~ 2 - 1 (h)、比較例 2 - 2 (a) ~ 2 - 2 (h)) を得た。得られた共重合体の回収率、ポリスチレン換算の GPC 測定より見積もった重量平均分子量 (M_w)、ICP 分析および¹³C-NMR 測定の結果より見積もった共重合体における共重合比を表 1 に示す。 20

【化 29】



30

【化 30】



【0061】

【表1】

表 1

	イジウム 錯体	共重合体	回収率 (%)	Mw ($\times 10^{-3}$)	共重合比 (質量比)		
					イジウム 錯体	化合物 (W)	化合物 (X)
実施例 2 (a)	1-1(a)	2-1(a)	78	4.2	7.5	46.1	46.4
比較例 2 (a)	1-2(a)	2-2(a)	79	5.1	7.3	46.3	46.4
実施例 2 (b)	1-1(b)	2-1(b)	75	4.5	7.6	46.3	46.1
比較例 2 (b)	1-2(b)	2-2(b)	79	4.8	7.4	46.6	46.0
実施例 2 (c)	1-1(c)	2-1(c)	77	6.4	7.4	46.1	46.5
比較例 2 (c)	1-2(c)	2-2(c)	80	5.5	7.3	46.4	46.3
実施例 2 (d)	1-1(d)	2-1(d)	79	3.9	7.6	46.2	46.2
比較例 2 (d)	1-2(d)	2-2(d)	77	6.1	7.5	46.2	46.3
実施例 2 (e)	1-1(e)	2-1(e)	78	5.0	7.5	46.6	45.9
比較例 2 (e)	1-2(e)	2-2(e)	76	4.7	7.6	46.3	46.1
実施例 2 (f)	1-1(f)	2-1(f)	80	4.8	7.3	46.4	46.3
比較例 2 (f)	1-2(f)	2-2(f)	79	5.1	7.4	46.4	46.2
実施例 2 (g)	1-1(g)	2-1(g)	76	5.5	7.3	46.3	46.4
比較例 2 (g)	1-2(g)	2-2(g)	79	6.1	7.4	46.1	46.5
実施例 2 (h)	1-1(h)	2-1(h)	79	4.7	7.5	46.3	46.2
比較例 2 (h)	1-2(h)	2-2(h)	70	6.0	7.5	46.5	46.0

【0062】

実施例 3 (a) ~ (h) および比較例 3 (a) ~ (h) : 有機発光素子の作製と E L 発光特性評価

25 mm 角のガラス基板の一方の面に、陽極となる幅 4 mm の 2 本の ITO 電極がストライプ状に形成された ITO (酸化インジウム錫) 付き基板 (ニッポ電機 (株)、Nippo Electric Co., LTD.) を用いて有機発光素子 (実施例 3-1 (a) ~ 3-1 (h)、比較例 3-2 (a) ~ 3-2 (h)) を作製した。はじめに、上記 ITO 付き基板の ITO (陽極) 上に、ポリ (3,4-エチレンジオキシチオフェン)・ポリスチレンスルホン酸 (バイエル (株) 製、商品名「バイトロン P」) をスピンドルコート法により、回転数 3500 rpm、塗布時間 40 秒の条件で塗布した後、真空乾燥器で減圧下、60°で 2 時間乾燥を行い、陽極バッファ層を形成した。得られた陽極バッファ層の膜厚は約 50 nm であった。次に、実施例 2 および比較例 2 で合成した高分子発光材料 (実施例 2-1 (a) ~ 2-1 (h)、比較例 2-2 (a) ~ 2-2 (h)) 90 mg を 2910 mg のトルエン (和光純薬工業 (株) 製、特級) に溶解し、得られた溶液を孔径 0.2 μm のフィルターでろ過して塗布溶液を調製した。続いて陽極バッファ層上に、調製した塗布溶液をスピンドルコート法により、回転数 3000 rpm、塗布時間 30 秒の条件で塗布し、室温 (25) にて 30 分間乾燥することにより、発光層を形成した。得られた発光層の膜厚は約 100 nm であった。次に発光層を形成した基板を蒸着装置内に載置し、カルシウム、アルミニウムを重量比 1:10 の割合で共蒸着し、ストライプ状に配列された幅 3 mm の 2 本の陰極を陽極の延在方向に対して直交するように形成した。得られた陰極の膜厚は約 50 nm であった。最後に、アルゴン雰囲気中において、陽極と陰極とにリード線 (配線) を取り付けて、縦 4 mm × 横 3 mm の有機発光素子を 4 個作製した。(株) アドバンテスト製プログラマブル直流電圧 / 電流源 TR 6143 を用いて上記有機発光素子に電圧を印加して発光させ、その発光輝度を (株) トプコン製 輝度計 BM-8 を用いて測定した。その結果得られた最大発光外部量子効率、最高輝度、初期輝度を 100 cd / m² とした場合の一定電流駆動時における輝度半減寿命を表 2 に示す。

10

20

30

40

50

【0063】

【表2】

表 2

	素子 No.	高分子 発光材料	最大発光外部 量子効率(%)	最高輝度 (cd / m ²)	輝度半減寿命 (h)
実施例 3(a)	3-1(a)	2-1(a)	7.6	72000	2200
比較例 3(a)	3-2(a)	2-2(a)	4.1	31000	500
実施例 3(b)	3-1(b)	2-1(b)	8.9	88000	4500
比較例 3(b)	3-2(b)	2-2(b)	3.9	40000	600
実施例 3(c)	3-1(c)	2-1(c)	4.7	59000	1300
比較例 3(c)	3-2(c)	2-2(c)	1.4	16000	200
実施例 3(d)	3-1(d)	2-1(d)	5.0	46000	1900
比較例 3(d)	3-2(d)	2-2(d)	1.9	21000	200
実施例 3(e)	3-1(e)	2-1(e)	4.5	39000	1100
比較例 3(e)	3-2(e)	2-2(e)	2.1	14000	100
実施例 3(f)	3-1(f)	2-1(f)	6.2	65000	3300
比較例 3(f)	3-2(f)	2-2(f)	3.0	20000	500
実施例 3(g)	3-1(g)	2-1(g)	5.9	22000	1700
比較例 3(g)	3-2(g)	2-2(g)	1.6	7000	200
実施例 3(h)	3-1(h)	2-1(h)	4.8	46000	1100
比較例 3(h)	3-2(h)	2-2(h)	2.0	11000	200

表2から、本発明の重合性置換基が炭化水素のみによって構成されたイリジウム錯体を重合して得られる高分子発光材料（実施例2（a）～（h））を用いた有機発光素子（実施例3（a）～（h））は、重合性置換基にヘテロ原子として酸素原子を含むイリジウム錯体を重合して得られた高分子発光材料（比較例2（a）～（h））を用いたそれに対応する素子（比較例3（a）～（h））に対して、高発光効率・長寿命かつ最高輝度が高いことが明らかである。

【産業上の利用可能性】

【0064】

本発明の高分子発光材料は、発光効率が高く高輝度であることから、長寿命な有機発光素子が得られる。また塗布により素子が作製できることから素子の大面積化および量産化が可能となる。

【図面の簡単な説明】

【0065】

【図1】本発明の有機発光素子例の断面図である。

【符号の説明】

【0066】

1 透明基板

2 陽極

3 ホール輸送層

4 発光層

5 電子輸送層

6 陰極

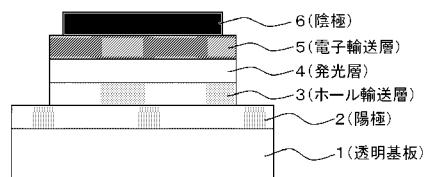
10

20

30

40

【図1】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.	F I	テーマコード(参考)
C 07D 213/30	(2006.01)	C 07D 213/16
C 07D 213/38	(2006.01)	C 07D 213/26
C 07D 217/02	(2006.01)	C 07D 213/30
C 07F 15/00	(2006.01)	C 07D 213/38
		C 07D 217/02
		C 07F 15/00
		E

(72)発明者 迫 勘治朗

千葉県千葉市緑区大野台一丁目1番1号 昭和電工株式会社研究開発センター内

F ターム(参考) 3K007 AB03 AB18 BA06 DB03 FA01

4C034 AA09
4C055 AA01 BA02 BA05 BA08 BA13 BA16 BB01 BB02 CA01 DA01
DA52 DB01 DB02 FA01 GA02
4H050 AA03 AB92 WB11 WB14 WB21
4J100 AB07Q AQ06Q AQ31P BA27Q BA87Q BC43Q BC44Q BC49Q BC65Q BC73Q
BC75Q BC79Q CA04 DA56 JA43 JA45

专利名称(译)	聚合物发光材料和有机发光元件		
公开(公告)号	JP2006008996A	公开(公告)日	2006-01-12
申请号	JP2005147456	申请日	2005-05-20
[标]申请(专利权)人(译)	昭和电工株式会社		
申请(专利权)人(译)	昭和电工株式会社		
[标]发明人	高橋良明 加藤剛 迫勘治郎		
发明人	高橋 良明 加藤 剛 迫 勘治郎		
IPC分类号	C09K11/06 C08F30/04 H01L51/50 C07D213/16 C07D213/26 C07D213/30 C07D213/38 C07D217/02 C07F15/00 C07D213/04 C07D213/06 H05B33/14		
CPC分类号	H01L51/004 C08G2261/1526 C08G2261/5242 C09K2211/185 H01L51/0043 H01L51/0059 H01L51 /0062 H01L51/007 H01L51/0081 H01L51/0085 Y10T428/31855		
FI分类号	C09K11/06.680 C08F30/04 H05B33/14.B H05B33/22.B H05B33/22.D C07D213/16 C07D213/26 C07D213/30 C07D213/38 C07D217/02 C07F15/00.E		
F-TERM分类号	3K007/AB03 3K007/AB18 3K007/BA06 3K007/DB03 3K007/FA01 4C034/AA09 4C055/AA01 4C055 /BA02 4C055/BA05 4C055/BA08 4C055/BA13 4C055/BA16 4C055/BB01 4C055/BB02 4C055/CA01 4C055/DA01 4C055/DA52 4C055/DB01 4C055/DB02 4C055/FA01 4C055/GA02 4H050/AA03 4H050 /AB92 4H050/WB11 4H050/WB14 4H050/WB21 4J100/AB07Q 4J100/AQ06Q 4J100/AQ31P 4J100 /BA27Q 4J100/BA87Q 4J100/BC43Q 4J100/BC44Q 4J100/BC49Q 4J100/BC65Q 4J100/BC73Q 4J100 /BC75Q 4J100/BC79Q 4J100/CA04 4J100/DA56 4J100/JA43 4J100/JA45 3K107/AA01 3K107/BB01 3K107/BB03 3K107/BB04 3K107/CC02 3K107/CC04 3K107/CC21 3K107/CC42 3K107/CC45 3K107 /DD63 3K107/DD64 3K107/GG06		
代理人(译)	大家 邦久 小泽信彦 林淳		
优先权	2004152332 2004-05-21 JP		
其他公开文献	JP5008835B2		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

要解决的问题：提供一种具有高发光效率，良好的成膜特性，适合于大面积和大量生产的聚合物材料，以及使用该聚合物材料的有机发光器件。通过(共)聚合在芳环上具有式(2)表示的可聚合双键的可聚合化合物而获得的聚合材料，其中一种可聚合化合物由下式表示：(1)由[其中R2至R7中的一个是由式(2)表示的基团]表示的铱配合物。[选择图]无

