

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2016-535942

(P2016-535942A)

(43) 公表日 平成28年11月17日 (2016. 11. 17)

(51) Int. Cl.	F I	テーマコード (参考)
H01L 51/50 (2006.01)	H05B 33/14 B	3K107
C09K 11/06 (2006.01)	C09K 11/06 650	4C063
C07D 251/24 (2006.01)	C09K 11/06 645	4C204
C07D 401/14 (2006.01)	C07D 251/24	
C07D 209/86 (2006.01)	C07D 401/14	
審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 54 頁) 最終頁に続く		

(21) 出願番号 特願2016-547818 (P2016-547818)
 (86) (22) 出願日 平成26年6月17日 (2014. 6. 17)
 (85) 翻訳文提出日 平成28年3月11日 (2016. 3. 11)
 (86) 国際出願番号 PCT/KR2014/005306
 (87) 国際公開番号 W02015/053459
 (87) 国際公開日 平成27年4月16日 (2015. 4. 16)
 (31) 優先権主張番号 10-2013-0121569
 (32) 優先日 平成25年10月11日 (2013. 10. 11)
 (33) 優先権主張国 韓国 (KR)

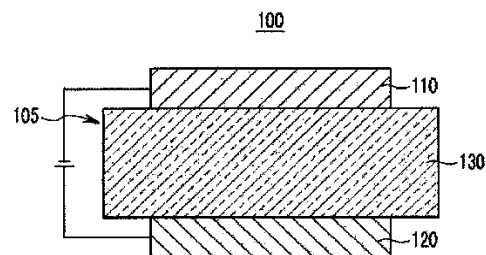
(71) 出願人 514278061
 サムスン エスディアイ カンパニー, リ
 ミテッド
 SAMSUNG SDI CO., LTD
 .
 大韓民国, 17084, キョンギード, ヨ
 ンインーシ, キフンーク, コンセーロ 1
 50-20
 150-20, Gongse-ro, G
 iheung-gu, Yongin-si
 , Gyeonggi-do 17084,
 Republic of Korea
 (74) 代理人 110000671
 八田国際特許業務法人

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 有機光電子素子用有機アロイ、有機光電子素子および表示装置

(57) 【要約】

少なくとも2種類の有機化合物の有機アロイ (organic alloy) であって、前記少なくとも2種類の有機化合物は、第1有機化合物と第2有機化合物を含み、 10^{-3} torr以下で第1有機化合物と第2有機化合物のエバポレーション温度の差は、20以下であり、前記有機アロイの発光波長は、前記第1有機化合物、前記第2有機化合物、および前記第1有機化合物と前記第2有機化合物の単純混合物の発光波長と異なる有機光電子素子用有機アロイ、前記有機アロイを含む有機光電子素子および表示装置に関する。



【特許請求の範囲】

【請求項 1】

少なくとも 2 種類の有機化合物の有機アロイ (organic alloy) であって、
前記少なくとも 2 種類の有機化合物は、第 1 有機化合物と第 2 有機化合物を含み、
 10^{-3} torr 以下で第 1 有機化合物と第 2 有機化合物のエバポレーション温度の差は、20 以下であり、

前記有機アロイの発光波長は、前記第 1 有機化合物、前記第 2 有機化合物、および前記第 1 有機化合物と前記第 2 有機化合物の単純混合物の発光波長と異なる、有機光電子素子用有機アロイ。

10

【請求項 2】

10^{-3} torr 以下で前記第 1 有機化合物と前記第 2 化合物のエバポレーション温度の差は、0 ~ 10 である、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 3】

前記有機アロイの最大発光波長は、前記第 1 有機化合物と第 2 有機化合物の単純混合物の最大発光波長より 20 nm 以上移動する、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 4】

前記有機アロイの色は、前記第 1 有機化合物、前記第 2 有機化合物、および前記第 1 有機化合物と第 2 有機化合物の単純混合物の色より長波長領域の色を帯びる、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

20

【請求項 5】

前記有機アロイの融解温度 (T_m) は、第 1 有機化合物の融解温度、第 2 有機化合物の融解温度、および第 1 有機化合物と第 2 有機化合物の単純混合物の融解温度と異なる、請求項 1 に記載の有機アロイ。

【請求項 6】

前記有機アロイは、一定の融解温度 (melting temperature、 T_m) を有する、請求項 1 に記載の有機アロイ。

【請求項 7】

前記第 1 有機化合物と第 2 有機化合物は、エバポレーション温度で液相または気相をなす、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

30

【請求項 8】

前記有機アロイは、前記第 1 有機化合物と前記第 2 有機化合物のエバポレーション温度以上の温度で熱処理して液化または気化した後、冷却して固体化する段階から得られる、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 9】

前記有機アロイは、常温で固体 (solid) または粉末 (powder) 形態である、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 10】

前記第 1 有機化合物と前記第 2 有機化合物は、1 : 10 ~ 10 : 1 のモル比で含まれる、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

40

【請求項 11】

前記第 1 有機化合物と前記第 2 有機化合物は、1 : 1 のモル比で含まれる、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 12】

前記第 1 有機化合物は、電子特性が強い化合物であり、前記第 2 有機化合物は、正孔特性が強い化合物である、請求項 1 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【請求項 13】

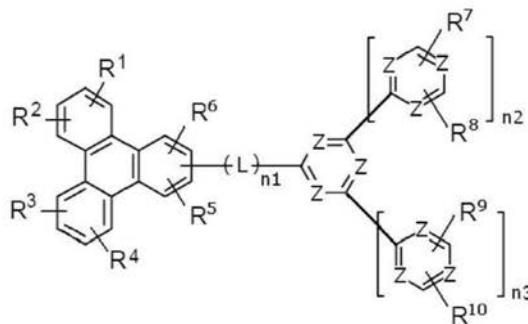
前記第 1 有機化合物は、下記の化学式 1 で表される少なくとも 1 種を含み、
前記第 2 有機化合物は、下記の化学式 2 で表される少なくとも 1 種を含む、請求項 1 に

50

記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【化 1】

〔化学式 1〕



10

(前記化学式 1 中、

Z は、それぞれ独立して、N または C R^a であり、

Z のうちの少なくとも一つは、N であり、

R¹ ~ R¹⁰ および R^a は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₁₀ アルキル基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₁₂ アリール基またはこれらの組み合わせであり、

前記化学式 1 でトリフェニレン基に置換された 6 員環の総個数は、6 個以下であり、

L は、置換もしくは非置換のフェニレン基、置換もしくは非置換のビフェニレン基または置換もしくは非置換のターフェニレン基であり、

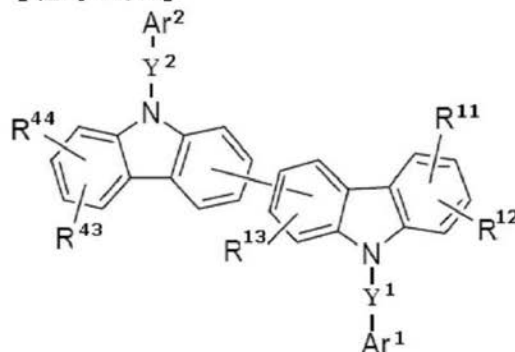
20

n₁ ~ n₃ は、それぞれ独立して、0 または 1 であり、

n₁ + n₂ + n₃ = 1 である。)

【化 2】

〔化学式 2〕



30

(前記化学式 2 中、

Y¹ および Y² は、それぞれ独立して、単一結合、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリーレン基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリーレン基またはこれらの組み合わせであり、

Ar¹ および Ar² は、それぞれ独立して、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリール基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリール基またはこれらの組み合わせであり、

40

R¹¹ ~ R¹³ および R⁴³ ~ R⁴⁴ は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₂₀ アルキル基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₅₀ アリール基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₅₀ ヘテロアリール基またはこれらの組み合わせである。)

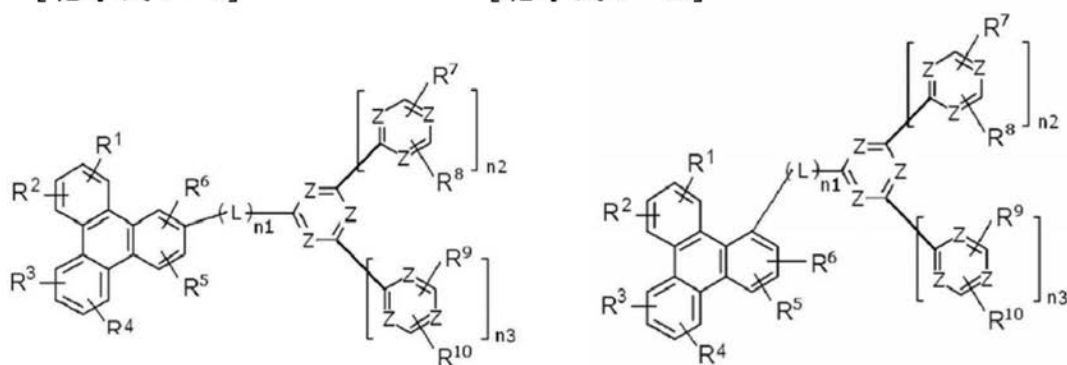
【請求項 14】

第 1 有機化合物は、下記の化学式 1 - I または化学式 1 - II で表される、請求項 13 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【化 3】

[化学式 1-I]

[化学式 1-II]



10

(前記化学式 1 - I または 1 - II 中、
 Z は、それぞれ独立して、N または CR^a であり、
 Z のうちの少なくとも一つは、N であり、

$R^1 \sim R^{10}$ および R^a は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の $C1 \sim C10$ アルキル基、置換もしくは非置換の $C6 \sim C12$ アリール基またはこれらの組み合わせであり、

前記化学式 1 - I および化学式 1 - II でトリフェニレン基に置換された 6 員環の総個数は、6 個以下であり、

20

L は、置換もしくは非置換のフェニレン基、置換もしくは非置換のビフェニレン基、または置換もしくは非置換のターフェニレン基であり、

$n1 \sim n3$ は、それぞれ独立して、0 または 1 であり、

$n1 + n2 + n3 = 1$ である。)

【請求項 15】

前記化学式 1 の L は、単一結合、ねじれ (kink) 構造の置換もしくは非置換のフェニレン基、ねじれ構造の置換もしくは非置換のビフェニレン基、またはねじれ構造の置換もしくは非置換のターフェニレン基である、請求項 13 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

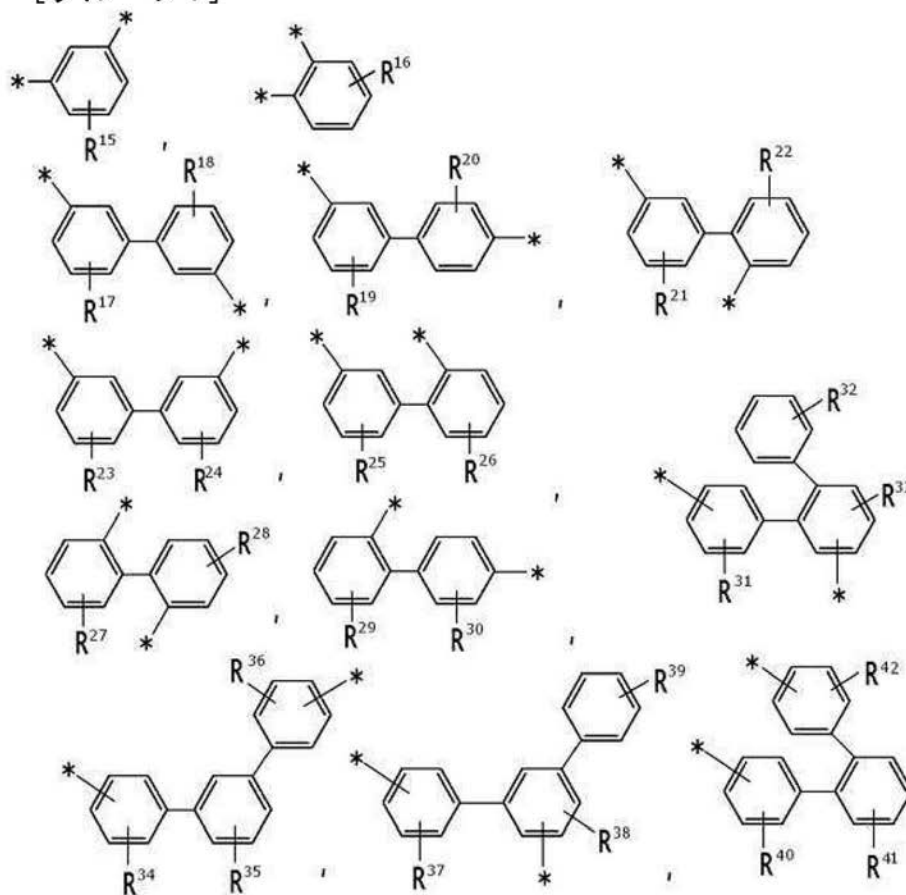
30

【請求項 16】

前記化学式 1 の L は、単一結合であるか、または下記グループ 1 に羅列された置換もしくは非置換の基から選択された一つである、請求項 13 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

【化 4】

[グループ 1]



(前記グループ 1 中、

R¹⁵ ~ R⁴² は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₁₀ アルキル基、置換もしくは非置換の C₃ ~ C₃₀ シクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロシクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリール基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリール基、置換もしくは非置換のアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリールアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ ヘテロアリールアミン基、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₃₀ アルコキシ基、ハロゲン基、ハロゲン含有基、シアノ基、ヒドロキシル基、アミノ基、ニトロ基、カルボキシル基、フェロセニル基またはこれらの組み合わせである。)

【請求項 17】

前記化学式 2 の Ar¹ および Ar² は、それぞれ独立して、置換もしくは非置換のフェニル基、置換もしくは非置換のビフェニル基、置換もしくは非置換のターフェニル基、置換もしくは非置換のナフチル基、置換もしくは非置換のアントラセニル基、置換もしくは非置換のカルbazolil基、置換もしくは非置換のベンゾフラニル基、置換もしくは非置換のベンゾチオフェニル基、置換もしくは非置換のフルオレニル基、置換もしくは非置換のピリジル基、置換もしくは非置換のピリミジニル基、置換もしくは非置換のピラジニル基、置換もしくは非置換のトリアジニル基、置換もしくは非置換のトリフェニレン基、置換もしくは非置換のジベンゾフラニル基、置換もしくは非置換のジベンゾチオフェニル基またはこれらの組み合わせである、請求項 13 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

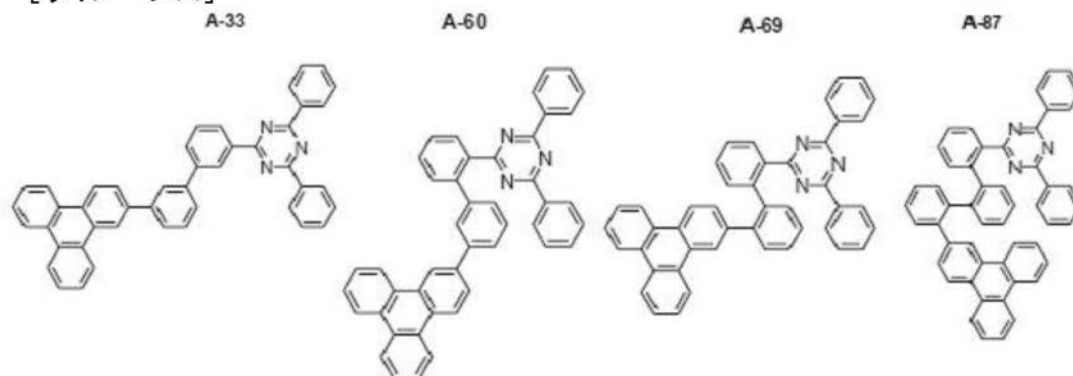
【請求項 18】

第 1 有機化合物は、下記グループ A に羅列された化合物のうちの少なくとも一つであり、

第 2 有機化合物は、下記グループ B に羅列された化合物のうちの少なくとも一つである、請求項 13 に記載の有機光電子素子用有機アロイ。

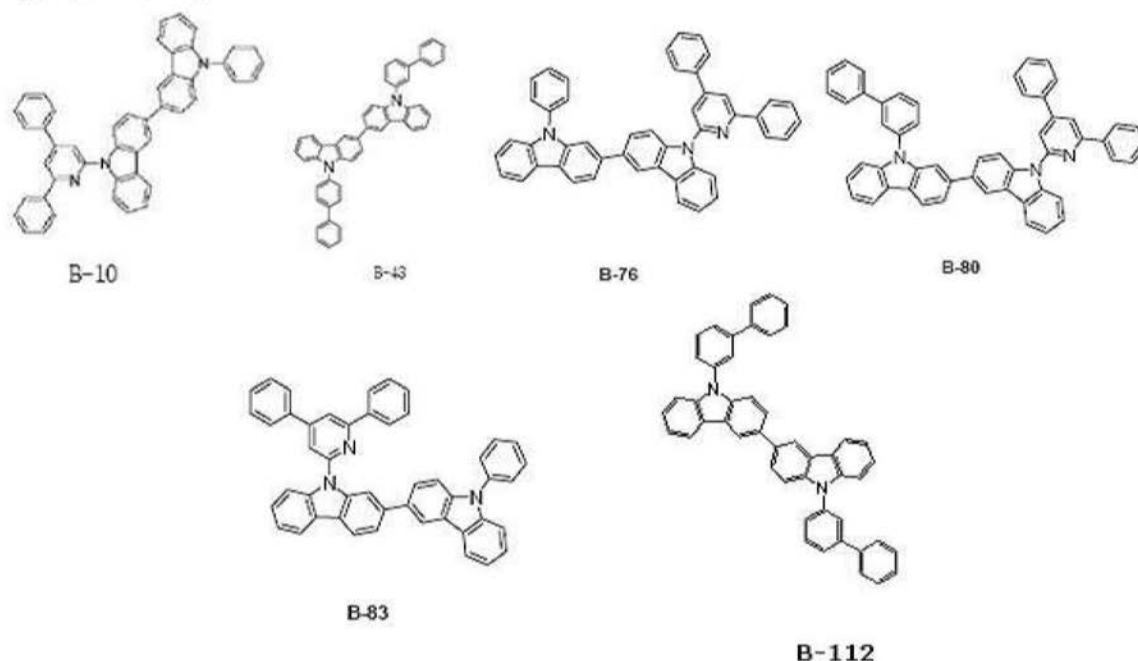
【化 5】

【グループA】



10

【グループB】



20

30

【請求項 19】

互いに向き合う陽極および陰極と、
前記陽極と前記陰極との間に位置する少なくとも 1 層の有機層と、
を含み、
前記有機層は、請求項 1 ～ 18 のいずれか一項に記載の有機アロイを含む有機光電子素子。

【請求項 20】

請求項 19 に記載の有機光電子素子を含む表示装置。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

40

【0001】

本発明は、有機光電子素子用有機アロイ、有機光電子素子および表示装置に関する。

【背景技術】

【0002】

有機光電子素子 (organic optoelectric diode) とは、電気エネルギーと光エネルギーとを相互変換することができる素子である。

【0003】

有機光電子素子は、動作原理に応じて大きく 2 種類に分けることができる。一つは、光エネルギーにより形成されたエキシトン (exciton) が電子と正孔に分離され、前記電子と正孔がそれぞれ異なる電極に伝達されて電気エネルギーを発生する光電素子であ

50

り、他の一つは、電極に電圧または電流を供給して電気エネルギーから光エネルギーを発生する発光素子である。

【0004】

有機光電子素子の例としては、有機光電素子、有機発光素子、有機太陽電池および有機感光体ドラム (organic photo conductor drum) などが挙げられる。

【0005】

このうち、有機発光素子 (organic light emitting diode、OLED) は、近年、平板表示装置 (flat panel display device) の需要増加に伴って大きく注目されている。前記有機発光素子は、有機発光材料に電流を加えて電気エネルギーを光に変換させる素子であって、通常、陽極 (anode) と陰極 (cathode) との間に有機層が挿入された構造からなる。ここで有機層は、発光層と選択的に補助層を含むことができ、前記補助層は、例えば有機発光素子の効率と安全性を高めるための正孔注入層、正孔輸送層、電子遮断層、電子輸送層、電子注入層および正孔遮断層から選択された少なくとも1層を含むことができる。

10

【0006】

有機発光素子の性能は、前記有機層の特性により影響を多く受け、その中でも前記有機層に含まれている有機材料により影響を多く受けている。

【0007】

特に、前記有機発光素子が大型の平板表示装置に適用されるためには、正孔および電子の移動性を高めると同時に、電気化学的安全性を高めることができる有機材料の開発が必要である。

20

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0008】

本発明の一実施形態の目的は、有機光電子素子に適用可能な有機アロイを提供することにある。

【0009】

本発明の他の実施形態の目的は、前記有機アロイを含む有機光電子素子を提供することにある。

30

【0010】

本発明のまた他の実施形態の目的は、前記有機光電子素子を含む表示装置を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

【0011】

本発明の一実施形態によれば、少なくとも2種類の有機化合物の有機アロイ (organic alloy) であって、前記少なくとも2種類の有機化合物は、第1有機化合物と第2有機化合物を含み、 10^{-3} torr以下で第1有機化合物と第2有機化合物のエバポレーション温度の差は、20以下であり、前記有機アロイの発光波長は、前記第1有機化合物、前記第2有機化合物、および前記第1有機化合物と前記第2有機化合物の単純混合物の発光波長と異なる有機光電子素子用有機アロイを提供する。

40

【0012】

本発明の他の実施形態によれば、互いに向き合う陽極および陰極と、前記陽極と前記陰極との間に位置する少なくとも1層の有機層と、を含み、前記有機層は、前記有機アロイを含む有機光電子素子を提供する。

【0013】

本発明のまた他の実施形態によれば、前記有機光電子素子を含む表示装置を提供する。

【発明の効果】

【0014】

本発明によれば、既存の単一有機化合物およびこれらの単純混合物と異なる特性を有す

50

る有機アロイを提供し、これを有機光電子素子に適用して高効率および長寿命の有機光電子素子を実現することができる。

【図面の簡単な説明】

【0015】

【図1】本発明の一実施形態に係る有機発光素子を示した断面図である。

【図2】本発明の一実施形態に係る有機発光素子を示した断面図である。

【図3】実施例1による有機アロイと比較例1～3による有機材料の波長による発光特性を示すグラフである。

【図4】実施例2による有機アロイと比較例1、4および5による有機材料の波長に応じた発光特性を示すグラフである。

【発明を実施するための形態】

【0016】

以下、本発明の実施形態を詳細に説明する。ただし、これは例示として提示されるものに過ぎず、本発明は、これによって制限されず、特許請求の範囲の範疇のみによって定義される。

【0017】

本明細書で「置換」とは、別途の定義がない限り、置換基または化合物のうちの少なくとも一つの水素が重水素、ハロゲン基、ヒドロキシ基、アミノ基、置換もしくは非置換のC1～C30アミン基、ニトロ基、置換もしくは非置換のC1～C40シリル基、C1～C30アルキル基、C1～C10アルキルシリル基、C3～C30シクロアルキル基、C2～C30ヘテロシクロアルキル基、C6～C30アリール基、C2～C30ヘテロアリール基、C1～C20アルコキシ基、フルオロ基、トリフルオロメチル基などのC1～C10トリフルオロアルキル基またはシアノ基で置換されたことを意味する。

【0018】

また、前記置換されたハロゲン基、ヒドロキシ基、アミノ基、置換もしくは非置換のC1～C20アミン基、ニトロ基、置換もしくは非置換のC3～C40シリル基、C1～C30アルキル基、C1～C10アルキルシリル基、C3～C30シクロアルキル基、C2～C30ヘテロシクロアルキル基、C6～C30アリール基、C2～C30ヘテロアリール基、C1～C20アルコキシ基、フルオロ基、トリフルオロメチル基などのC1～C10トリフルオロアルキル基またはシアノ基のうちの隣接した2個の置換基が融合して環を形成することもできる。例えば、前記置換されたC6～C30アリール基は、隣接した他の置換されたC6～C30アリール基と融合して置換もしくは非置換のフルオレン環を形成することができる。

【0019】

本明細書で「ヘテロ」とは、別途の定義がない限り、一つの作用基内にN、O、S、PおよびSiからなる群より選択されるヘテロ原子を1～3個含有し、残りは炭素であるものを意味する。

【0020】

本明細書で「アルキル(alkyl)基」とは、別途の定義がない限り、脂肪族炭化水素基を意味する。アルキル基は、いかなる二重結合や三重結合を含んでいない「飽和アルキル(saturated alkyl)基」であってもよい。

【0021】

前記アルキル基は、C1～C30のアルキル基であってもよい。より具体的に、アルキル基は、C1～C20アルキル基またはC1～C10アルキル基であってもよい。例えば、C1～C4アルキル基は、アルキル鎖に1～4個の炭素原子が含まれるものを意味し、メチル、エチル、プロピル、イソ-プロピル、n-ブチル、イソ-ブチル、sec-ブチルおよびt-ブチルからなる群より選択されるものを示す。

【0022】

前記アルキル基は、具体的な例を挙げると、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、ペンチル基、ヘキシル基、シクロブ

10

20

30

40

50

ロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基などを意味する。

【0023】

本明細書で「アリール (a r y l) 基」とは、環状の置換基のすべての元素が p - オービタルを有しており、これらの p - オービタルが共役 (c o n j u g a t i o n) を形成している置換基を意味し、モノサイクリック、ポリサイクリックまたは融合環ポリサイクリック (つまり、炭素原子の隣接した対を共有する環) 作用基を含む。

【0024】

本明細書で「ヘテロアリール (h e t e r o a r y l) 基」とは、アリール基内に N、O、S、P および Si からなる群より選択されるヘテロ原子を 1 ~ 3 個含有し、残りは炭素であるものを意味する。前記ヘテロアリール基が融合環である場合、それぞれの環ごとに前記ヘテロ原子を 1 ~ 3 個含むことができる。

10

【0025】

より具体的に、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリール基および / または置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリール基は、置換もしくは非置換のフェニル基、置換もしくは非置換のナフチル基、置換もしくは非置換のアントラセニル基、置換もしくは非置換のフェナントリル基、置換もしくは非置換のナフタセニル基、置換もしくは非置換のピレニル基、置換もしくは非置換のビフェニル基、置換もしくは非置換の p - ターフェニル基、置換もしくは非置換の m - ターフェニル基、置換もしくは非置換のクリセニル基、置換もしくは非置換のトリフェニレニル基、置換もしくは非置換のペリレニル基、置換もしくは非置換のインデニル基、置換もしくは非置換のフラニル基、置換もしくは非置換のチオフェニル基、置換もしくは非置換のピロリル基、置換もしくは非置換のピラゾリル基、置換もしくは非置換のイミダゾリル基、置換もしくは非置換のトリアゾリル基、置換もしくは非置換のオキサゾリル基、置換もしくは非置換のチアゾリル基、置換もしくは非置換のオキサジアゾリル基、置換もしくは非置換のチアジアゾリル基、置換もしくは非置換のピリジル基、置換もしくは非置換のピリミジニル基、置換もしくは非置換のピラジニル基、置換もしくは非置換のトリアジニル基、置換もしくは非置換のベンゾフラニル基、置換もしくは非置換のベンゾチオフェニル基、置換もしくは非置換のベンズイミダゾリル基、置換もしくは非置換のインドリル基、置換もしくは非置換のキノリニル基、置換もしくは非置換のイソキノリニル基、置換もしくは非置換のキナゾリニル基、置換もしくは非置換のキノキサリニル基、置換もしくは非置換のナフチリジニル基、置換もしくは非置換のベンズオキサジニル基、置換もしくは非置換のベンズチアジニル基、置換もしくは非置換のアクリジニル基、置換もしくは非置換のフェナジニル基、置換もしくは非置換のフェノチアジニル基、置換もしくは非置換のフェノキサジニル基、置換もしくは非置換のフルオレニル基、置換もしくは非置換のジベンゾフラニル基、置換または非置換のジベンゾチオフェニル基、置換もしくは非置換のカルバゾール基またはこれらの組み合わせであってもよいが、これに制限されない。

20

30

【0026】

本明細書で、正孔特性とは、電場 (e l e c t r i c f i e l d) を加えた時、電子を供与して正孔を形成することができる特性をいい、HOMO 準位に応じて伝導特性を有して陽極で形成された正孔の発光層への注入、発光層で形成された正孔の陽極への移動および発光層での移動を容易にする特性を意味する。

40

【0027】

また電子特性とは、電場を加えた時、電子を受けることができる特性をいい、LUMO 準位に応じて伝導特性を有して陰極で形成された電子の発光層への注入、発光層で形成された電子の陰極への移動および発光層での移動を容易にする特性を意味する。

【0028】

以下、本発明の一実施形態に係る有機光電子素子用有機アロイ (o r g a n i c a l l o y) を説明する。

【0029】

前記有機アロイ (o r g a n i c a l l o y) は、2 以上の単一有機化合物の前処理

50

(pre-treatment)により得られた結果物であり、前記前処理により単一有機化合物の間に化学的相互作用(chemical interaction)を有することができる。前記前処理は、例えば加熱および昇華(sublimation)のような熱処理過程後に冷却させたものであってもよいが、これに限定されない。

【0030】

前記2以上の単一有機化合物が第1有機化合物と第2有機化合物を含む時、前記第1有機化合物と前記第2有機化合物は、前処理のために同一かまたは所定範囲内のエバポレーション温度(evaporation temperature)を有することができる。ここでエバポレーション温度とは、第1有機化合物と第2有機化合物が約 10^{-3} Torr以下の高真空中で基板上に所定の速度で蒸着可能な温度をいい、例えば、約 10^{-3} Torr以下の高真空中で約0.5~2 /秒の速度で約300nm~800nmの厚さに熱蒸着(thermal evaporation)する時に測定された供給源の平均温度であってよい。

10

【0031】

例えば、約 10^{-3} torr以下で第1有機化合物と第2有機化合物のエバポレーション温度の差は、約20 以下であってよい。前記範囲内で第1有機化合物と第2有機化合物の気化温度の差は、約0 ~ 10 であってよく、そのうちでも約0 ~ 5 であってよい。

【0032】

前記有機アロイ(organic alloy)は、前述のように2以上の単一有機化合物の間に化学的相互作用が存在するため、各単一有機化合物および単一有機化合物の間に化学的相互作用が存在しない単純混合物(mixture)とは異なる固有の特性を有する。ここで単純混合物とは、各単一有機化合物を何ら前処理なしに単に物理的に混合したものをいう。つまり、前記2以上の単一有機化合物が第1有機化合物と第2有機化合物を含む時、第1有機化合物と第2有機化合物の単純混合物は、第1有機化合物、第2有機化合物またはこれらの組み合わせの特性を示す反面、第1有機化合物と第2有機化合物の有機アロイは、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物とは異なる固有の特性を有することができる。

20

【0033】

一例として、前記有機アロイの発光波長は、前記第1有機化合物、前記第2有機化合物およびこれらの単純混合物の発光波長と異なってもよい。

30

【0034】

前記有機アロイは、第1有機化合物と第2有機化合物の分子間電子移動システム(inter-molecular donor-acceptor system)によって、2物質間の高いHOMOエネルギーレベルと低いLUMOエネルギーレベルの間に該当する新たなエネルギーバンドギャップ(energy band gap)により新たなエネルギー放出および発光が起こることができる。例えば、前記有機アロイのエネルギーバンドギャップは、第1有機化合物のLUMOエネルギーレベルと第2有機化合物のHOMOエネルギーレベルの間、または第2有機化合物のLUMOエネルギーレベルと第1有機化合物のHOMOエネルギーレベルの間であってよい。反面、第1有機化合物と第2有機化合物の単純混合物は、第1有機化合物のLUMOエネルギーとHOMOエネルギーの間のバンドギャップ、または第2有機化合物のLUMOエネルギーとHOMOエネルギーの間のバンドギャップのうちのいずれか一つのバンドギャップを有することができる。この場合、前記有機アロイは、第1有機化合物、前記第2有機化合物およびこれらの単純混合物より小さいかまたは大きいバンドギャップを有することができる。したがって、前記有機アロイの発光波長は、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物の発光波長と異なってもよい。

40

【0035】

前記有機アロイの最大発光波長(λ_{max})は、第1有機化合物および第2有機化合物の単純混合物の最大発光波長より約20nm以上移動することができ、例えば約20nm

50

以上長波長側に移動することができる。

【0036】

また、前記有機アロイの色 (color) は、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物の色と異なってもよい。

【0037】

また、前記有機アロイのガラス転移温度 (T_g) は、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物のガラス転移温度 (T_g) と異なってもよい。また前記有機アロイの結晶化温度 (T_c) は、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物の結晶化温度と異なってもよい。また、前記有機アロイの融解温度 (T_m) は、第1有機化合物、第2有機化合物およびこれらの単純混合物の融解温度と異なってもよい。前記ガラス転移温度 (T_g)、前記結晶化温度 (T_c) および前記融解温度 (T_m) は、分子固有の熱力学特性を示すものであり、前記ガラス転移温度 (T_g)、前記結晶化温度 (T_c) および前記融解温度 (T_m) が異なる物質は異なる物質とみることができる。

10

【0038】

前記有機アロイのガラス転移温度 (T_g)、結晶化温度 (T_c) および融解温度 (T_m) のような熱力学的値は、固有値であってもよく、誤差範囲内で実質的に一定であってもよい。前記誤差範囲は測定条件により異なってもよいが、例えば約±5、そのうちでも約±2であってもよい。これは固有の熱力学的値を有さない第1有機化合物と第2有機化合物の単純混合物と異なる。

20

【0039】

前記有機アロイは、多様な方法で前処理され得るが、例えば、第1有機化合物と第2有機化合物をエバポレーション温度以上の温度で熱処理して液化または気化する段階および前記熱処理された化合物を冷却して固体化する段階から得られる。第1有機化合物と前記第2有機化合物は、エバポレーション温度で溶融した液相または気化した気相であってもよく、前処理されて得られた有機アロイは、塊 (mass) のような固体 (solid) または粉末 (powder) 形態であってもよい。また、一例において、塊のような固体で得られた有機アロイは、ミキサーなどを用いて物理的に粉砕する追加段階をさらに経ることができる。

30

【0040】

前記有機アロイは、前述のように、前処理により得られた結果物であり、薄膜形成時に一つのソースを用いて供給することができる。これによって、2種以上の物質を別個の供給源 (source) でそれぞれ供給する時に要求される工程制御段階が不要であるため、工程を単純化することができる。

【0041】

また、前記有機アロイは、前述のように、前処理により得られた結果物であるため、2種以上の単一有機化合物を別個の供給源でそれぞれ供給したり2種以上の単一有機化合物の単純混合物を単一供給源で供給する場合と比較して蒸着される物質の均一性および一貫性を確保することができる。したがって、連続工程で複数の薄膜を形成する時に実質的に同一の比率の成分を有する薄膜を連続的に生産することができ、これによって、薄膜の再現性および信頼性を高めることができる。

40

【0042】

前記第1有機化合物と前記第2有機化合物は、前述のように、所定温度で前処理することができるエバポレーション温度を有する物質であれば特に限定されず、例えば電子特性が強い化合物と正孔特性が強い化合物を用いて電子と正孔の移動性を改善することができる。例えば前記第1有機化合物は、電子特性が相対的に強い化合物であってもよく、前記第2有機化合物は、正孔特性が相対的に強い化合物であってもよく、前記電子特性が相対的に強い第1有機化合物と前記正孔特性が相対的に強い第2有機化合物の有機アロイは、バイポーラ (bipolar) 特性を有することができる。

【0043】

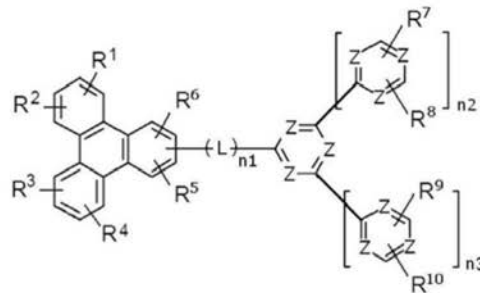
50

前記第 1 有機化合物は、電子特性が相対的に強い化合物であり、例えば下記の化学式 1 で表される化合物であってもよい。

【 0 0 4 4 】

【 化 1 】

〔化学式 1〕



10

【 0 0 4 5 】

前記化学式 1 中、

Z は、それぞれ独立して、N または CR^a であり、

Z のうちの少なくとも一つは、N であり、

$R^1 \sim R^{10}$ および R^a は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の $C1 \sim C10$ アルキル基、置換もしくは非置換の $C6 \sim C12$ アリール基またはこれらの組み合わせであり、

20

前記化学式 1 でトリフェニレン基に置換された 6 員環の総個数は、6 個以下であり、

L は、置換もしくは非置換のフェニレン基、置換もしくは非置換のビフェニレン基または置換もしくは非置換のターフェニレン基であり、

$n1 \sim n3$ は、それぞれ独立して、0 または 1 であり、 $n1 + n2 + n3 = 1$ である。

【 0 0 4 6 】

ここで、前記トリフェニレン基に置換された 6 員環は、前記トリフェニレン基に直接または間接的に連結されたすべての 6 員環をいい、炭素原子、窒素原子またはこれらの組み合わせからなる 6 員環を含む。

【 0 0 4 7 】

前記第 1 有機化合物は、トリフェニレン基の結合位置により、例えば下記の化学式 1 - I または化学式 1 - II で表されてもよい。

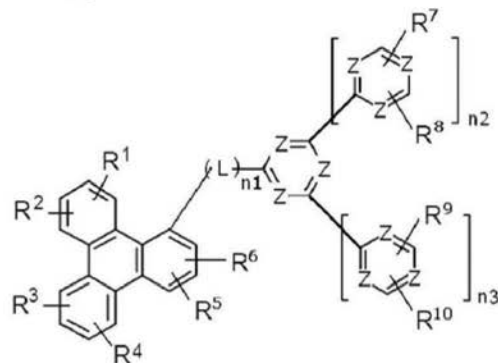
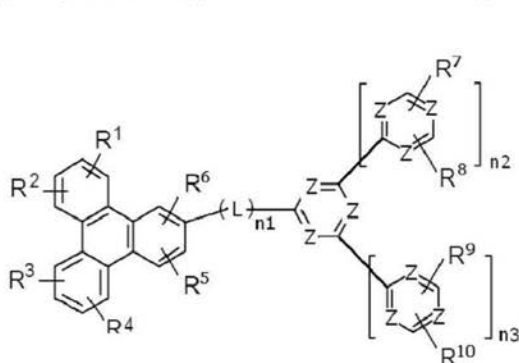
30

【 0 0 4 8 】

【 化 2 】

〔化学式 1 - I〕

〔化学式 1 - II〕



40

【 0 0 4 9 】

前記化学式 1 - I または 1 - II 中、Z、 $R^1 \sim R^{10}$ 、L および $n1 \sim n3$ の定義は、前述したとおりである。

【 0 0 5 0 】

前記第 1 有機化合物は、トリフェニレン基と少なくとも一つの窒素含有ヘテロアリール基とを含む。

50

【 0 0 5 1 】

前記第 1 有機化合物は、少なくとも一つの窒素を含有する環を含むことによって電場の印加時に電子を受けやすい構造になり得、これによって、前記第 1 有機化合物を適用した有機光電子素子の駆動電圧を下げるができる。

【 0 0 5 2 】

また、前記第 1 有機化合物は、正孔を受けやすいトリフェニレン構造と電子を受けやすい窒素含有環の部分を共に含むことによってバイポーラ (b i p o l a r) 構造を形成して正孔および電子の流れを適切にバランスを合わせることができ、これによって、前記第 1 有機化合物を適用した有機光電子素子の効率を改善することができる。

【 0 0 5 3 】

前記化学式 1 で表される第 1 有機化合物は、アリーレン基および / またはヘテロアリーレン基を中心に少なくとも一つのねじれ (k i n k) 構造を有する。

【 0 0 5 4 】

前記ねじれ構造は、アリーレン基および / またはヘテロアリーレン基の 2 個の連結部分が直線構造をなさない構造をいう。例えばフェニレンの場合、連結部分が直線構造をなさないオルトフェニレン (o - p h e n y l e n e) とメタフェニレン (m - p h e n y l e n e) が前記ねじれ構造を有し、連結部分が直線構造をなすパラフェニレン (p - p h e n y l e n e) は前記ねじれ構造を有さない。

【 0 0 5 5 】

前記化学式 1 において、前記ねじれ構造は、連結基 (L) および / またはアリーレン基 / ヘテロアリーレン基を中心に形成され得る。

【 0 0 5 6 】

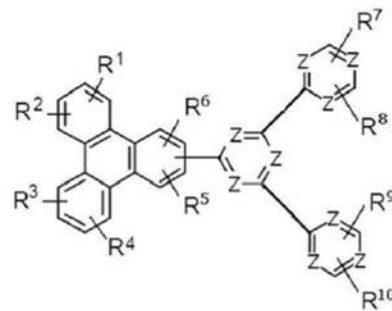
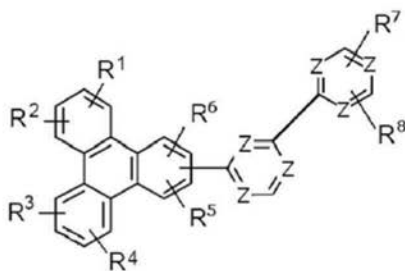
例えば、前記化学式 1 の n_1 が 0 である場合、つまり、連結基 (L) がいない構造ではアリーレン基 / ヘテロアリーレン基を中心にねじれ構造を形成することができ、例えば下記の化学式 1 a または 1 b で表される化合物であってもよい。

【 0 0 5 7 】

【 化 3 】

[化学式 1a]

[化学式 1b]



【 0 0 5 8 】

前記化学式 1 a または 1 b 中、Z、 $R^1 \sim R^{10}$ および L の定義は、前述したとおりである。

【 0 0 5 9 】

例えば、前記化学式 1 の n_1 が 1 である場合には、連結基 (L) を中心にねじれ構造を形成することができ、例えば、L は、ねじれ構造の置換もしくは非置換のフェニレン基、ねじれ構造の置換もしくは非置換のビフェニレン基またはねじれ構造の置換もしくは非置換のターフェニレン基であってもよい。前記 L は、例えば、下記グループ 1 に羅列された置換もしくは非置換の基から選択された一つであってもよい。

【 0 0 6 0 】

10

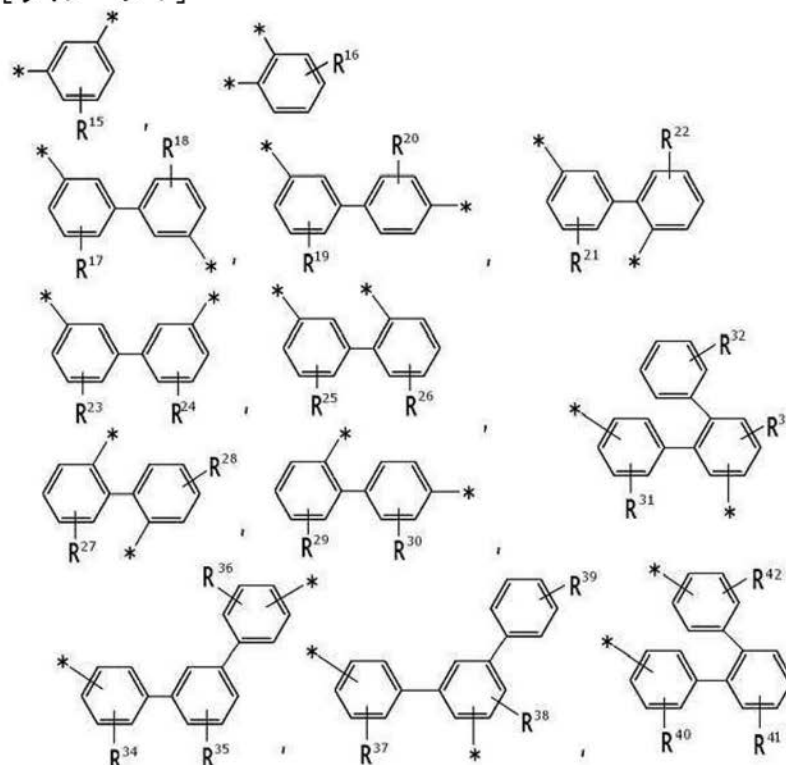
20

30

40

【化 4】

[グループ1]



10

20

【0061】

前記グループ1中、

R¹⁵ ~ R⁴² は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₁₀ アルキル基、置換もしくは非置換の C₃ ~ C₃₀ シクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロシクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリール基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリール基、置換もしくは非置換のアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリールアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ ヘテロアリールアミン基、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₃₀ アルコキシ基、ハロゲン基、ハロゲン含有基、シアノ基、ヒドロキシ基、アミノ基、ニトロ基、カルボキシ基、フェロセニル基またはこれらの組み合わせである。

30

【0062】

前記第1有機化合物は、好ましくは少なくとも2個のねじれ構造を有することができ、例えば2個~4個のねじれ構造を有することができる。

【0063】

前記第1有機化合物は、前述したねじれ構造を有することによって電荷を適切に区域化 (localization) し、共役系の流れを効果的に制御することによって、前記組成物を適用した有機光電子素子の寿命を改善することができる。

40

【0064】

また、化学式1で R¹ ~ R⁶、つまり、トリフェニレン基に置換された置換基に含まれている6員環の総個数を6個以下に制限することによって、蒸着工程時に高い温度により化合物が熱分解される現象を減少させることができる。

【0065】

また、前記第1有機化合物は、前記構造により化合物のスタッキング (stacking) を効果的に防止して工程安定性を低めると同時に蒸着温度を低めることができる。このようなスタッキング防止効果は、前記化学式1の連結基 (L) を含む場合、一層高めることができる。

【0066】

前記第1有機化合物は、例えば、下記の化学式1c~1tのうちのいずれか一つで表さ

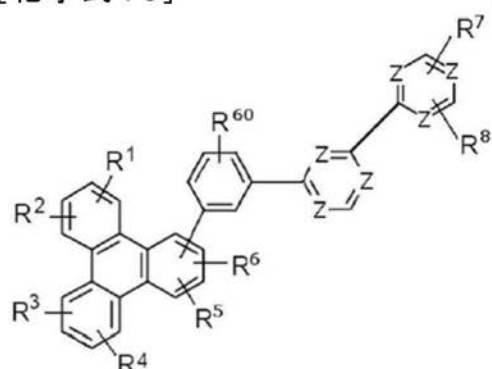
50

れてもよい。

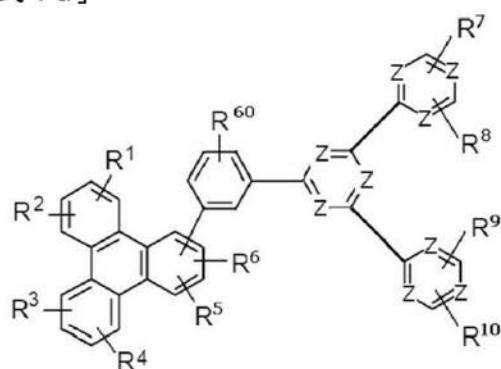
【 0 0 6 7 】

【 化 5 】

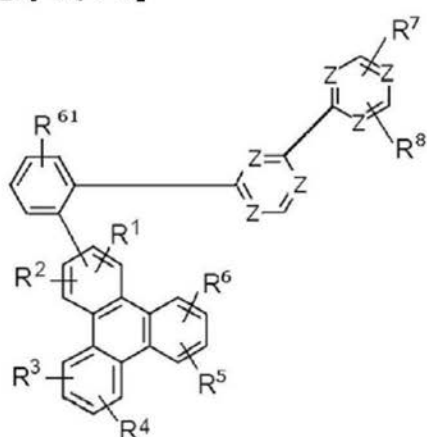
〔化学式 1 c〕



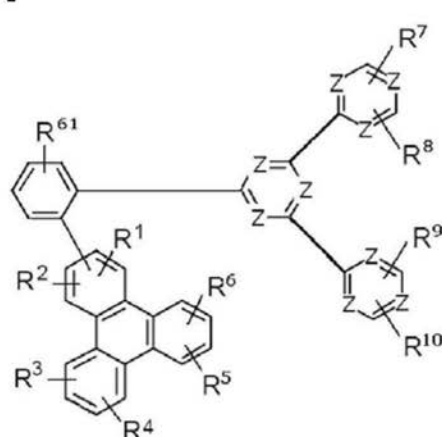
〔化学式 1 d〕



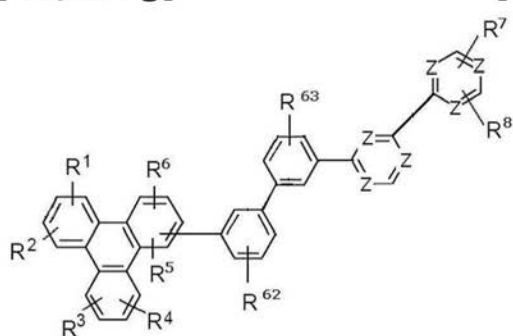
〔化学式 1 e〕



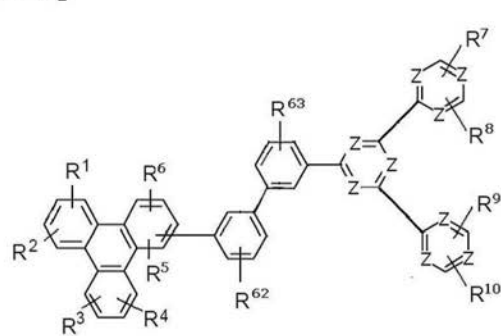
〔化学式 1 f〕



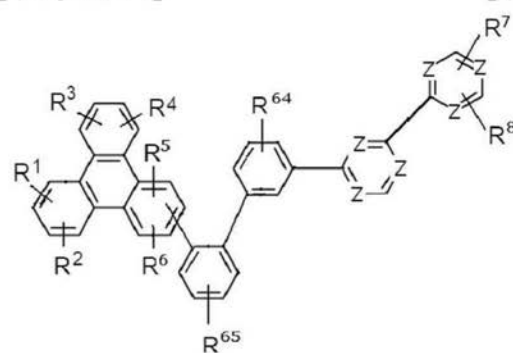
〔化学式 1 g〕



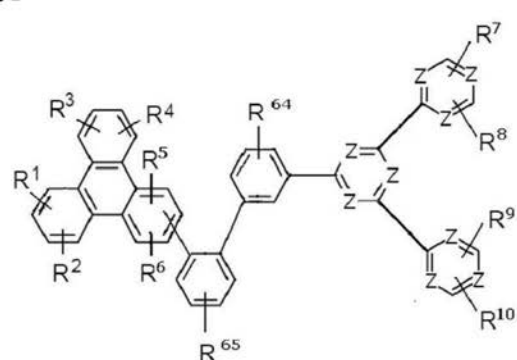
〔化学式 1 h〕



〔化学式 1 i〕



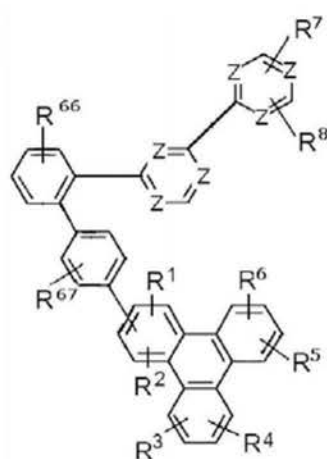
〔化学式 1 j〕



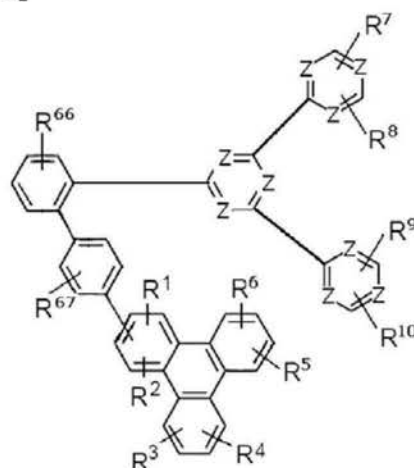
【 0 0 6 8 】

【化 6】

[化学式 1k]

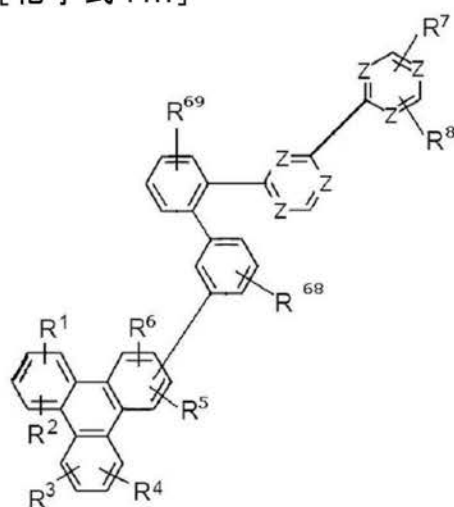


[化学式 1l]

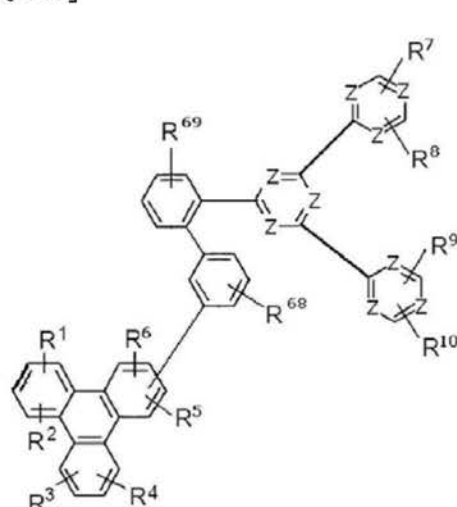


10

[化学式 1m]

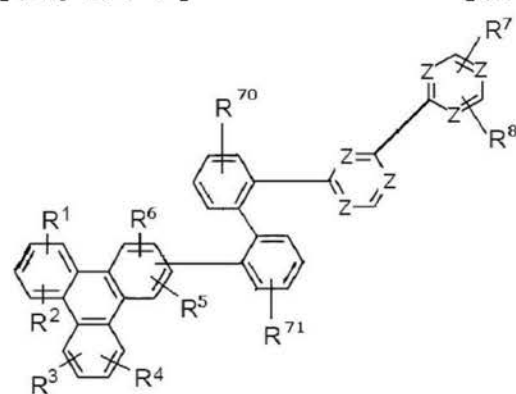


[化学式 1n]

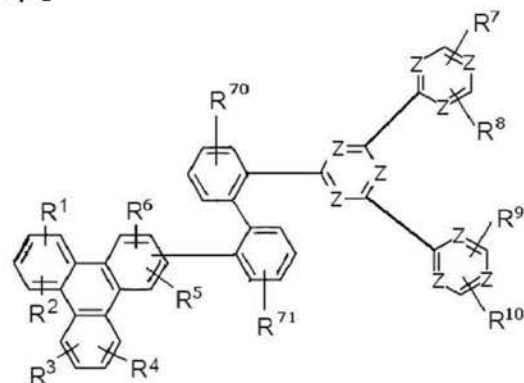


20

[化学式 1o]

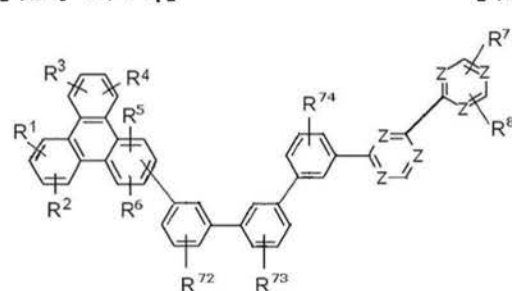


[化学式 1p]

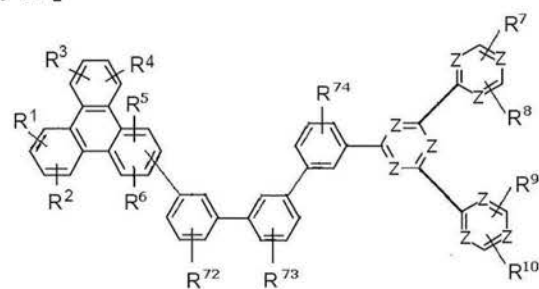


30

[化学式 1q]



[化学式 1r]



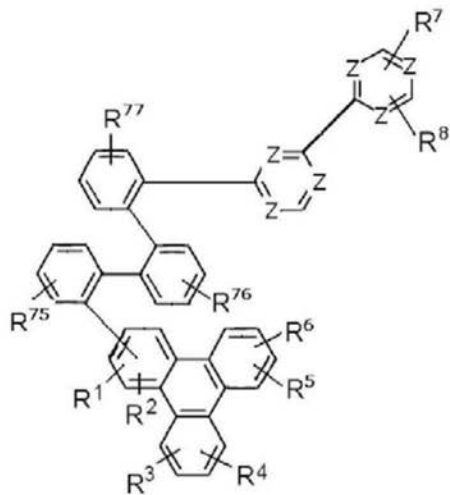
40

【 0 0 6 9 】

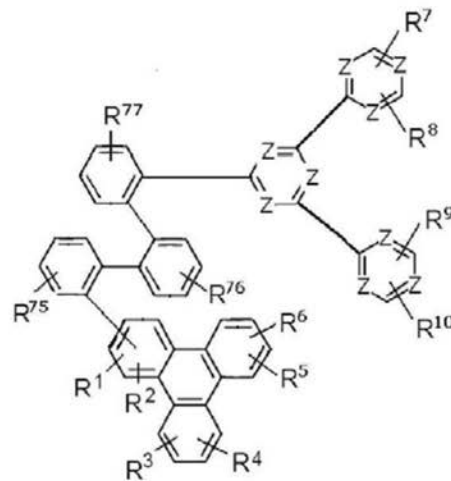
50

【化 7】

[化学式 1s]



[化学式 1t]



10

【0070】

前記化学式 1c ~ 1t 中、

Z および R¹ ~ R¹⁰ は、それぞれ前述したとおりであり、

R⁶⁰ ~ R⁷⁷ は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₁₀ アルキル基、置換もしくは非置換の C₃ ~ C₃₀ シクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロシクロアルキル基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリール基、置換もしくは非置換の C₂ ~ C₃₀ ヘテロアリール基、置換もしくは非置換のアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ アリールアミン基、置換もしくは非置換の C₆ ~ C₃₀ ヘテロアリールアミン基、置換もしくは非置換の C₁ ~ C₃₀ アルコキシ基、ハロゲン基、ハロゲン含有基、シアノ基、ヒドロキシル基、アミノ基、ニトロ基、カルボキシル基、フェロセニル基またはこれらの組み合わせである。

20

【0071】

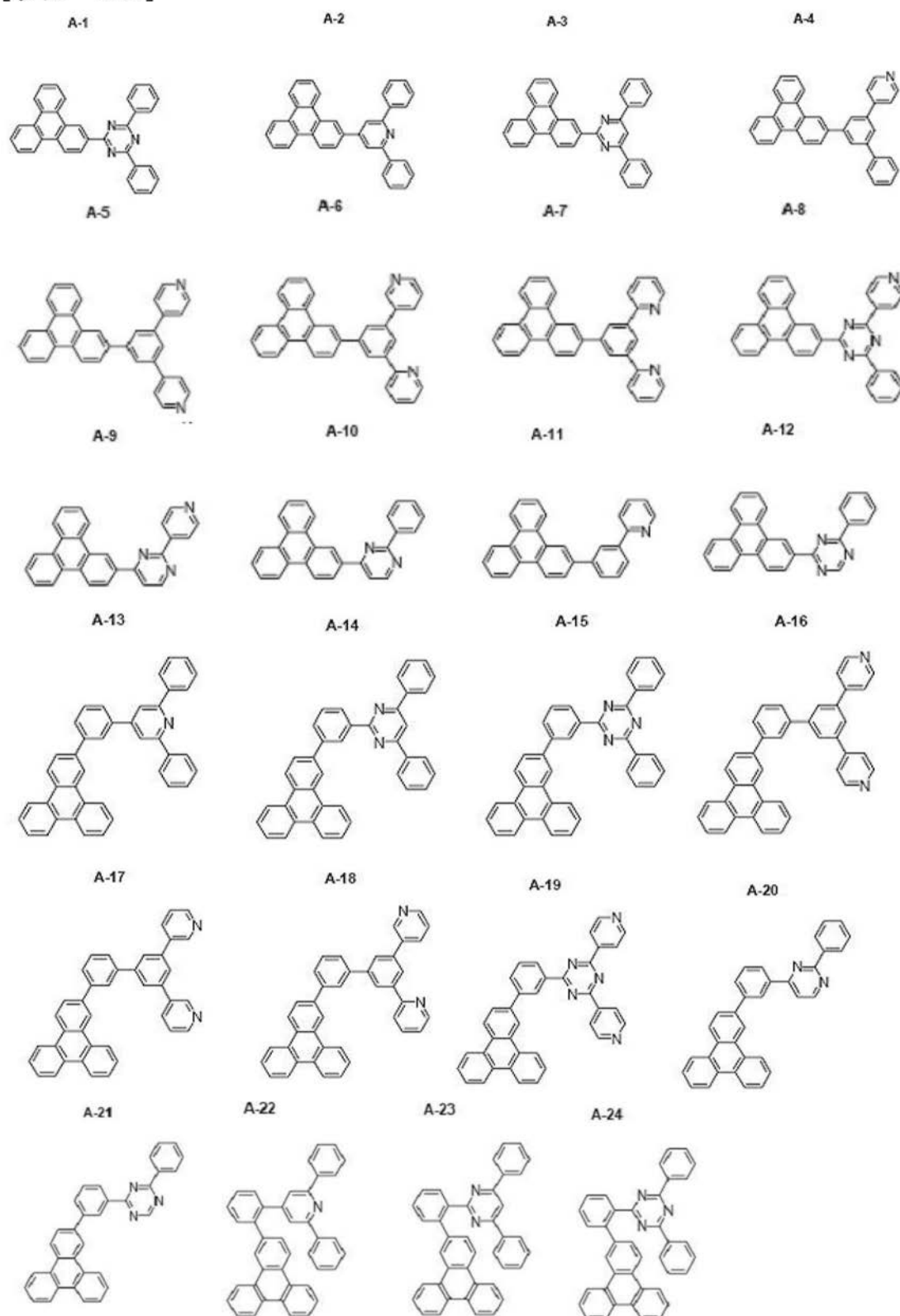
前記第 1 有機化合物は、例えば、下記グループ 2 に羅列された化合物であってもよいが、これに限定されない。

【0072】

30

【化 8】

[グループ2]



10

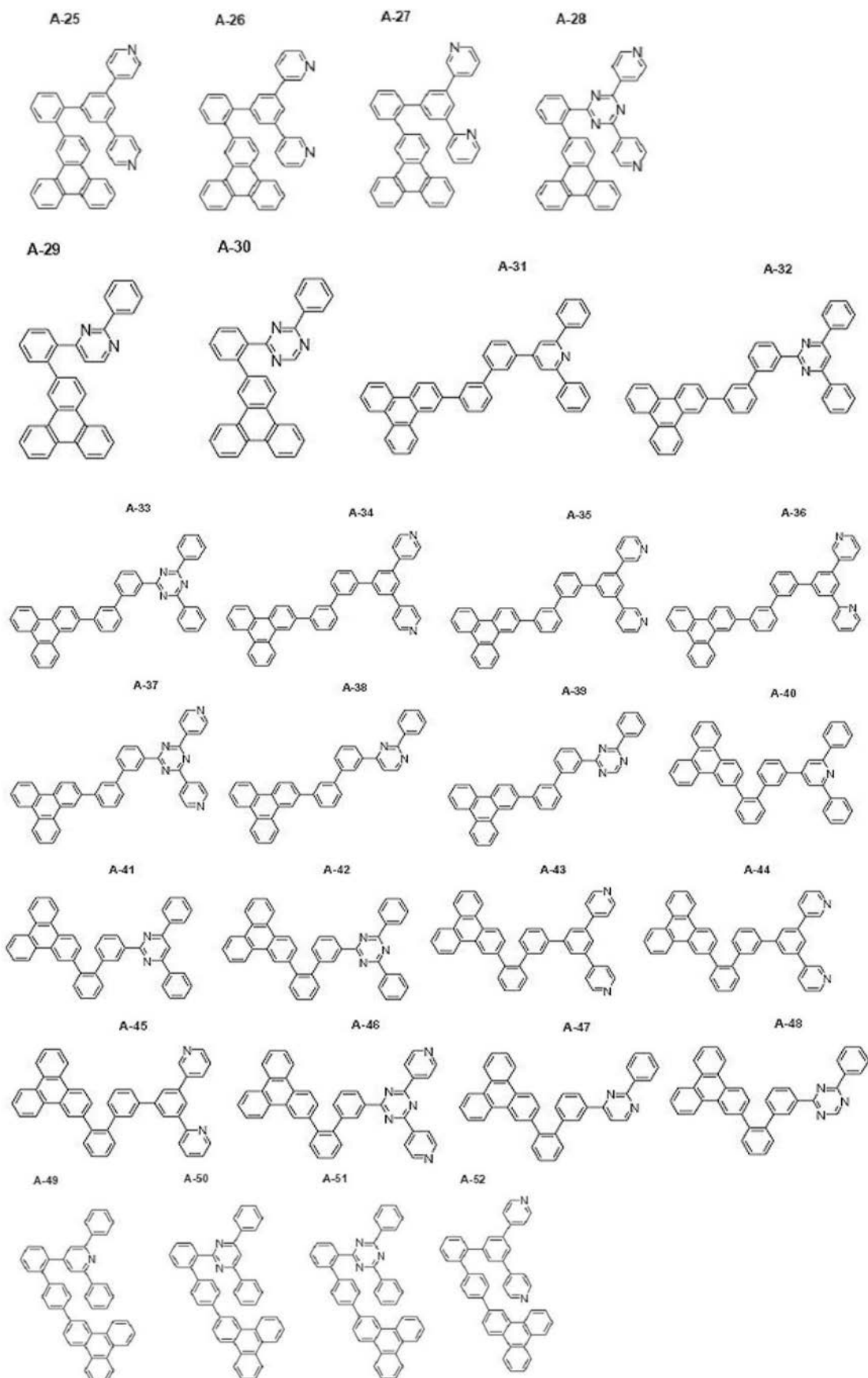
20

30

40

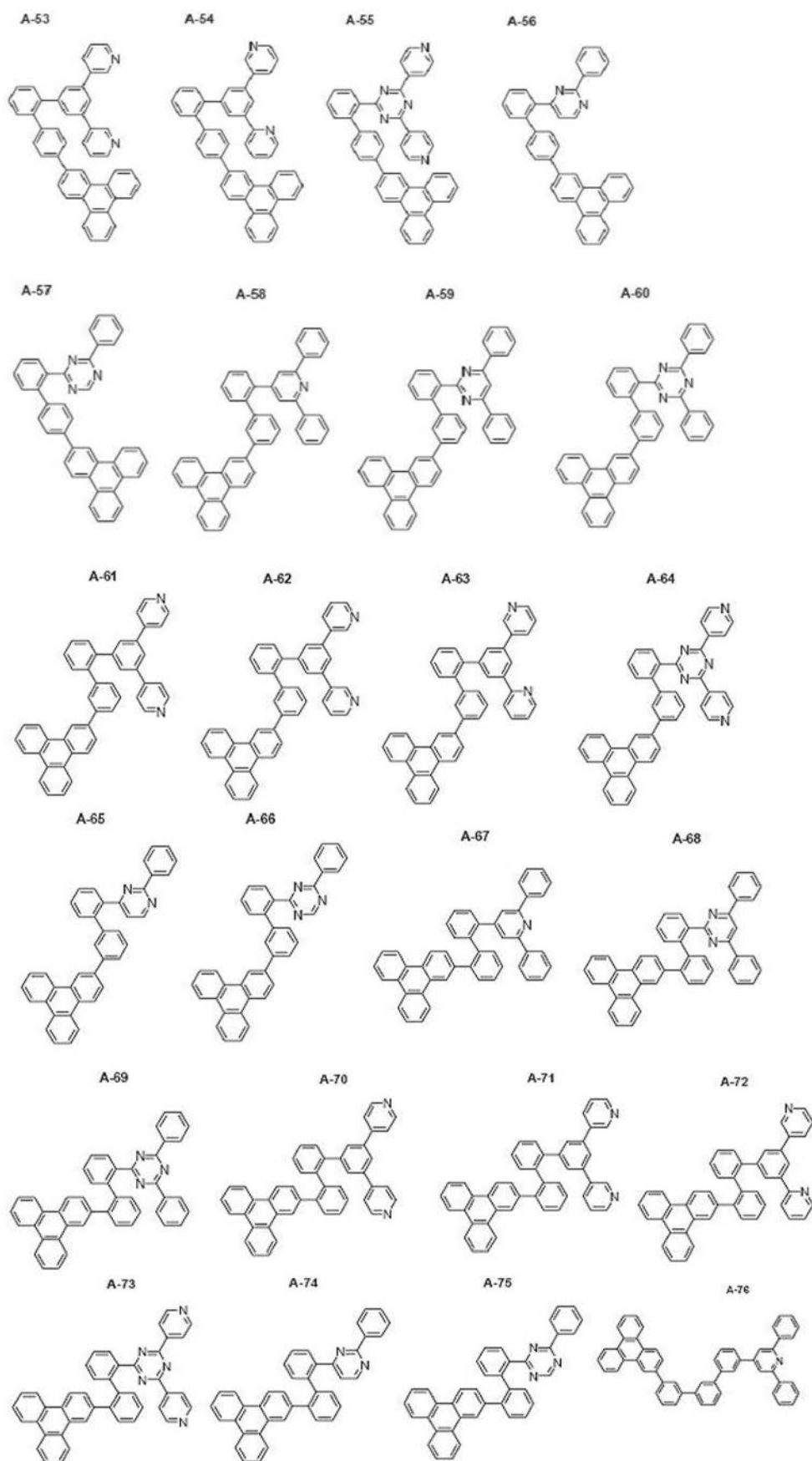
【 0 0 7 3 】

【化 9】



【 0 0 7 4 】

【化 10】



10

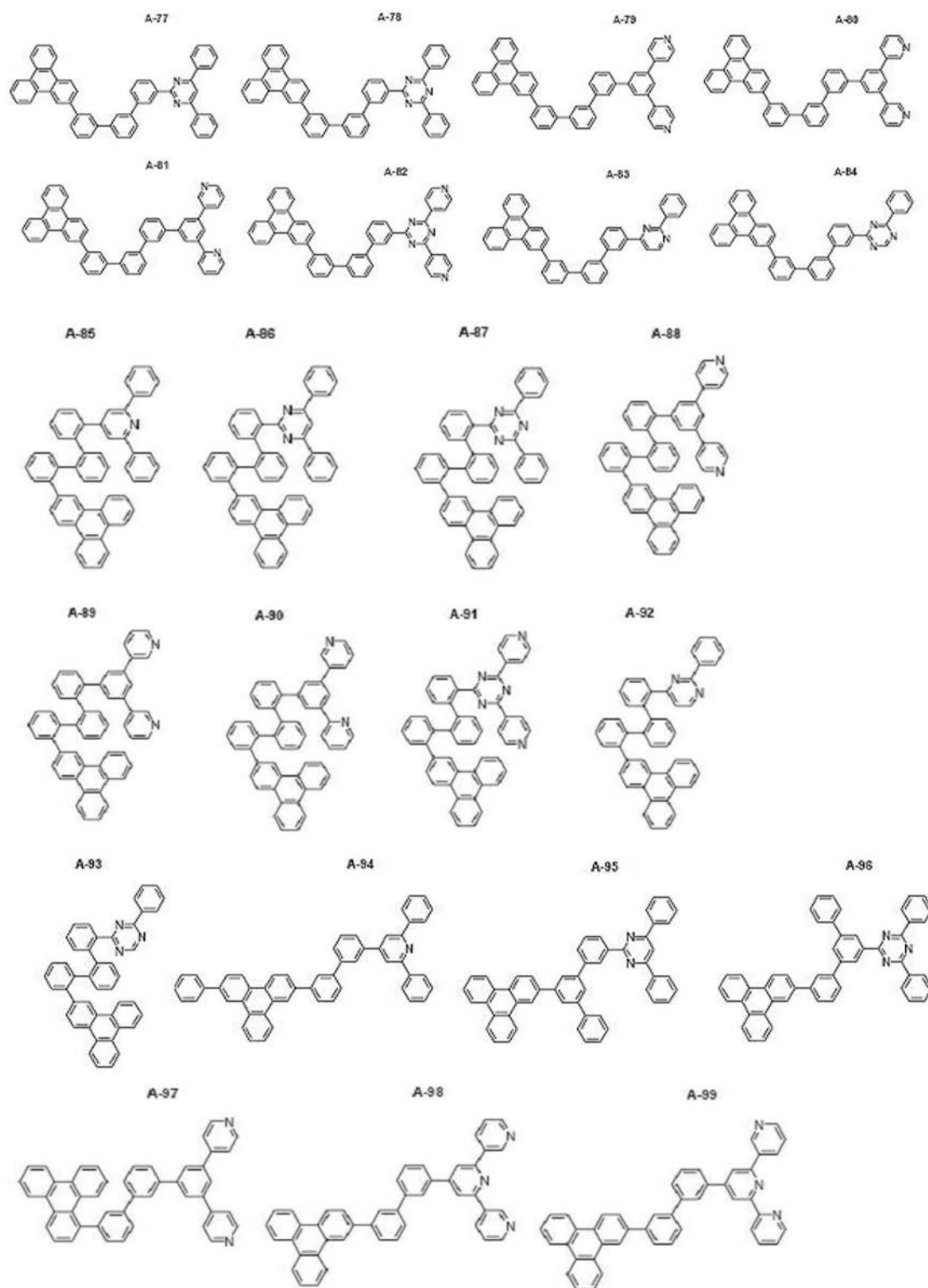
20

30

40

【 0 0 7 5 】

【化 1 1】



10

20

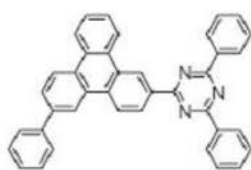
30

40

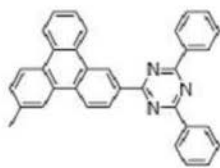
【 0 0 7 6 】

【化 1 2】

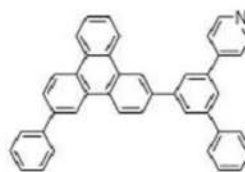
A-100



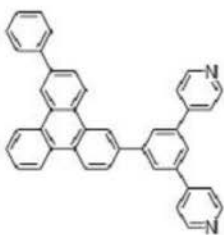
A-101



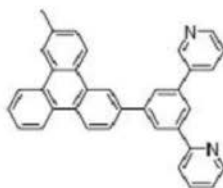
A-102



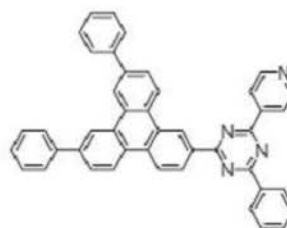
A-103



A-104



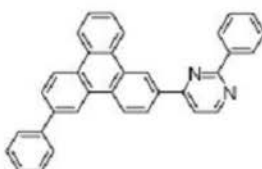
A-105



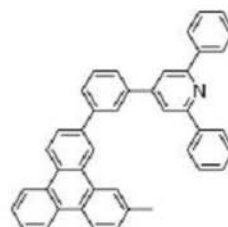
A-106



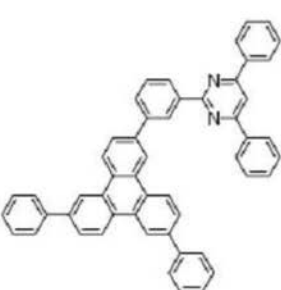
A-107



A-108



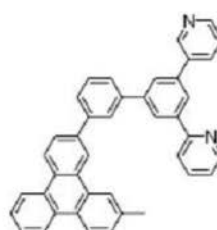
A-109



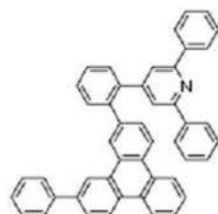
A-110



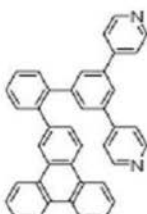
A-111



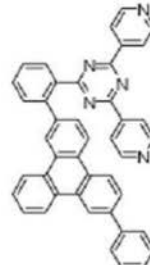
A-112



A-113



A-114



10

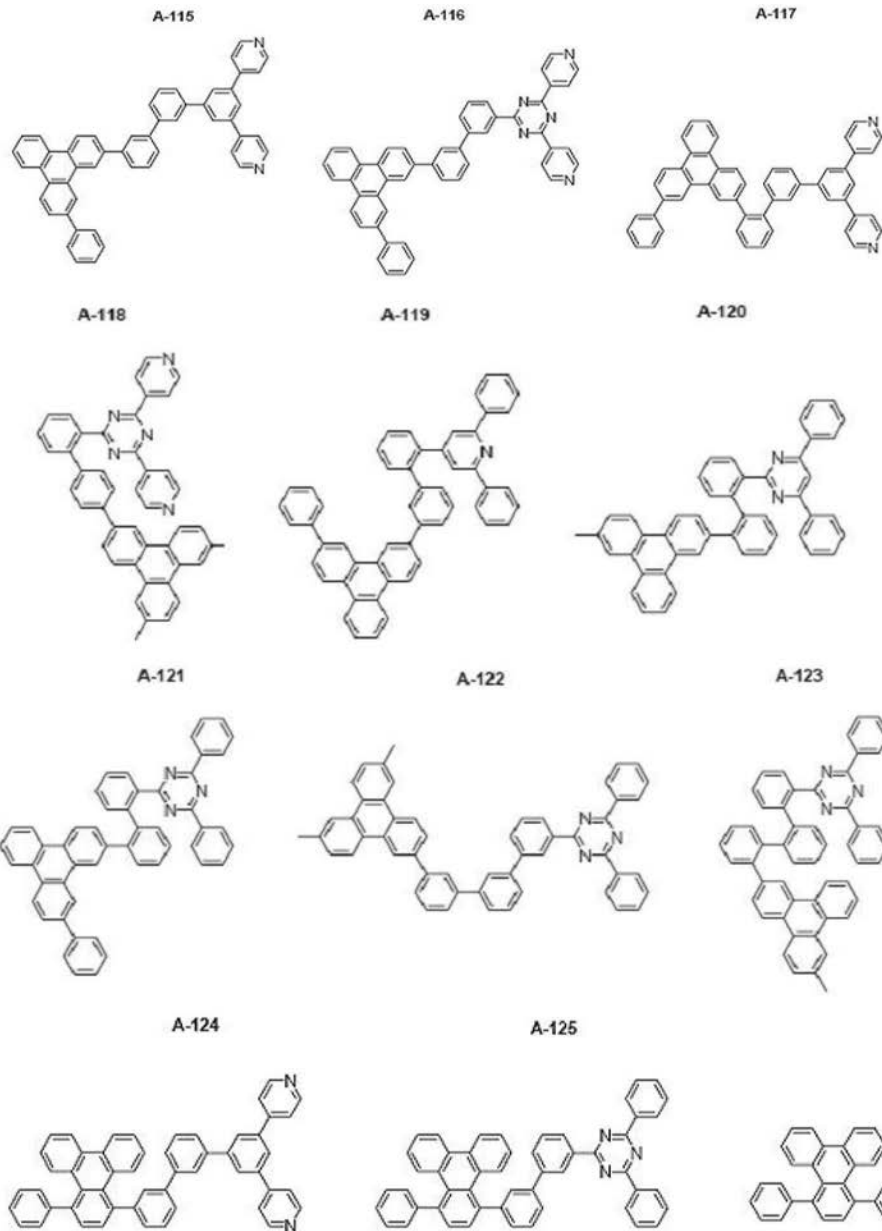
20

30

40

【 0 0 7 7 】

【化 1 3】



10

20

30

【0078】

前記第1有機化合物は、1種または2種以上が用いられてもよい。

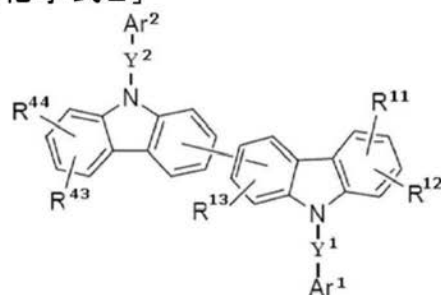
【0079】

前記第2有機化合物は、正孔特性が相対的に強い化合物であり、例えば下記の化学式2で表される化合物であってもよい。

【0080】

【化 1 4】

[化学式2]



40

【0081】

50

前記化学式 2 中、

Y^1 および Y^2 は、それぞれ独立して、単一結合、置換もしくは非置換の $C1 \sim C20$ アルキレン基、置換もしくは非置換の $C2 \sim C20$ アルケニレン基、置換もしくは非置換の $C6 \sim C30$ アリーレン基、置換もしくは非置換の $C2 \sim C30$ ヘテロアリーレン基またはこれらの組み合わせであり、

Ar^1 および Ar^2 は、置換もしくは非置換の $C6 \sim C30$ アリール基、置換もしくは非置換の $C2 \sim C30$ ヘテロアリール基またはこれらの組み合わせであり、

$R^{11} \sim R^{13}$ および $R^{43} \sim R^{44}$ は、それぞれ独立して、水素、重水素、置換もしくは非置換の $C1 \sim C20$ アルキル基、置換もしくは非置換の $C6 \sim C50$ アリール基、置換もしくは非置換の $C2 \sim C50$ ヘテロアリール基またはこれらの組み合わせである。

10

【0082】

前記第 2 有機化合物は、正孔特性が相対的に強いバイポーラ (bipolar) 特性を有する化合物であり、前記第 1 有機化合物と有機アロイを形成して電荷の移動性および安全性を高めることによって、発光効率および寿命特性を顕著に改善させることができる。

【0083】

前記化学式 2 の Ar^1 および Ar^2 は、正孔または電子特性を有する置換基であり、それぞれ独立して、例えば、置換もしくは非置換のフェニル基、置換もしくは非置換のビフェニル基、置換もしくは非置換のターフェニル基、置換もしくは非置換のナフチル基、置換もしくは非置換のアントラセニル基、置換もしくは非置換のカルバゾリル基、置換もしくは非置換のベンゾフラニル基、置換もしくは非置換のベンゾチオフェニル基、置換もしくは非置換のフルオレニル基、置換もしくは非置換のピリジル基、置換もしくは非置換のピリミジニル基、置換もしくは非置換のピラジニル基、置換もしくは非置換のトリアジニル基、置換または非置換のトリフェニレン基、置換もしくは非置換のジベンゾフラニル基、置換もしくは非置換のジベンゾチオフェニル基またはこれらの組み合わせであってもよい。

20

【0084】

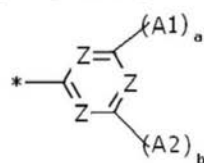
前記化学式 2 の Ar^1 および Ar^2 のうちの少なくとも一つは、例えば、電子特性を有する置換基であってもよく、例えば、下記の化学式 A で表される置換基であってもよい。

【0085】

【化 15】

30

〔化学式 A〕



【0086】

前記化学式 A 中、

Z は、それぞれ独立して、 N または CR^b であり、

$A1$ および $A2$ は、それぞれ独立して、置換もしくは非置換の $C6 \sim C30$ アリール基、置換もしくは非置換の $C2 \sim C30$ ヘテロアリール基またはこれらの組み合わせであり、

40

前記 Z 、 $A1$ および $A2$ のうちの少なくとも一つは、 N を含み、

a および b は、それぞれ独立して、 0 または 1 である。

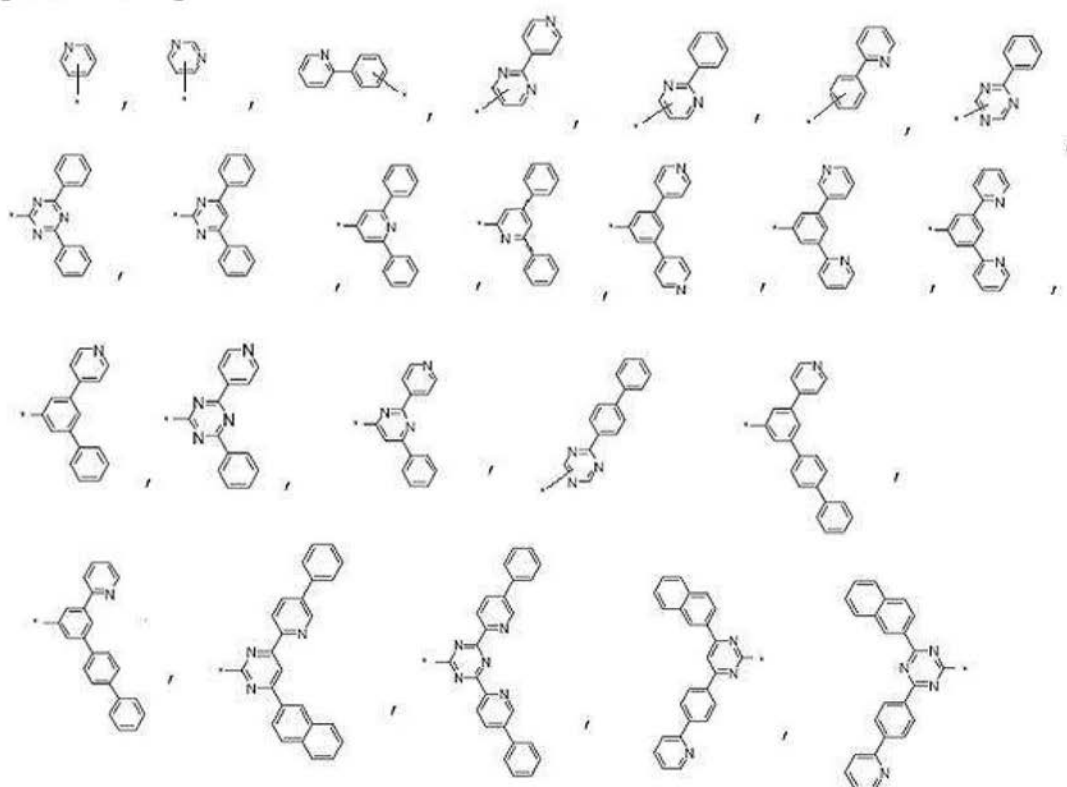
【0087】

前記化学式 A で表される置換基は、例えば、下記グループ 3 に羅列された作用基のうちの一つであってもよい。

【0088】

【化 1 6】

[グループ3]



10

20

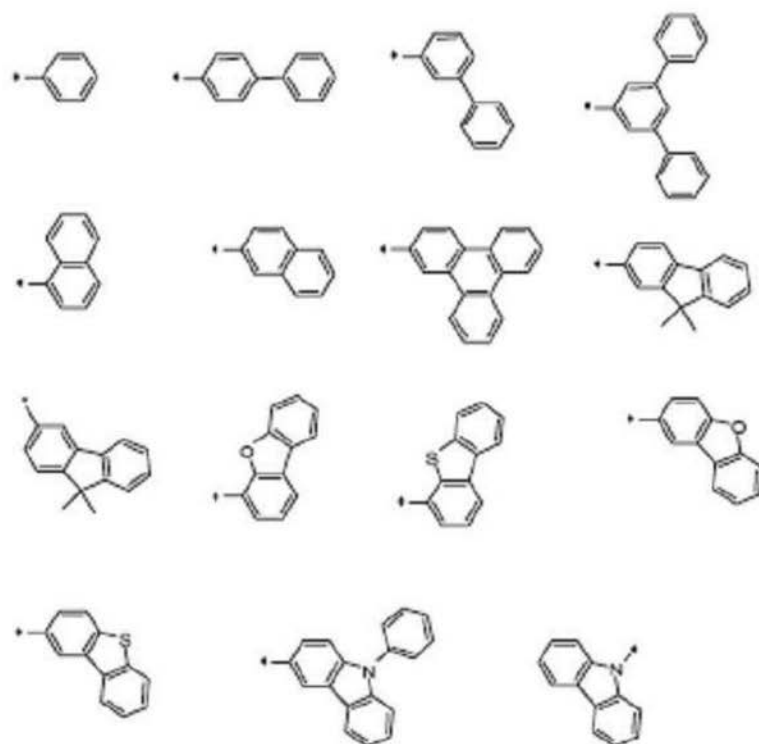
【 0 0 8 9 】

また、前記化学式 2 の Ar^1 および Ar^2 のうちの少なくとも一つは、例えば、正孔特性を有する置換基であってもよく、例えば、下記グループ 4 に羅列された置換基であってもよい。

【 0 0 9 0 】

【化 1 7】

[グループ4]



30

40

50

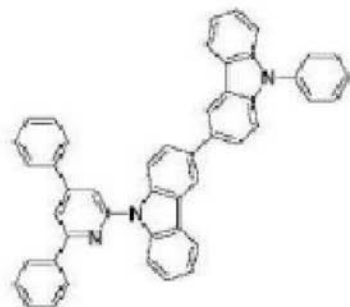
【 0 0 9 1 】

前記化学式 2 で表される化合物は、例えば、下記グループ 5 に羅列された化合物から選択されてもよいが、これに限定されない。

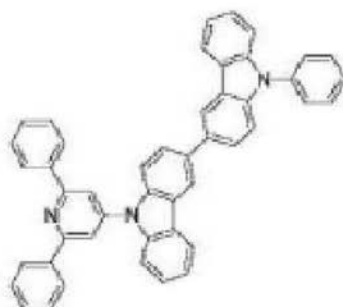
【 0 0 9 2 】

【 化 1 8 】

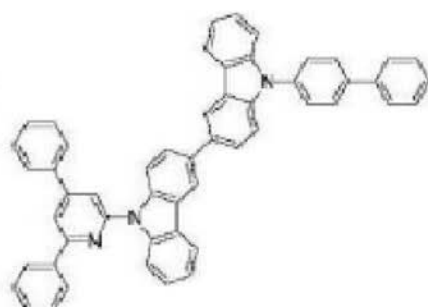
[グループ5]



B-10

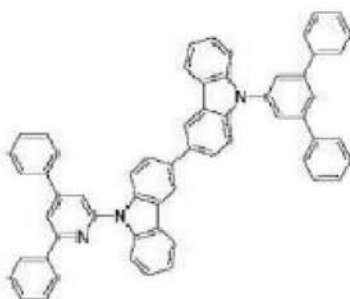


B-11

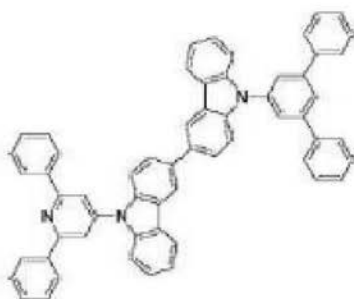


B-12

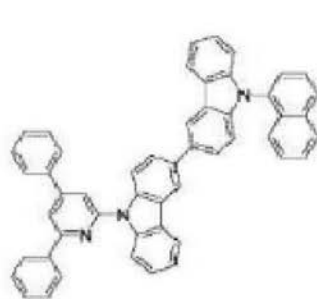
10



B-13

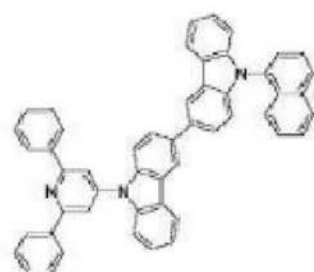


B-14

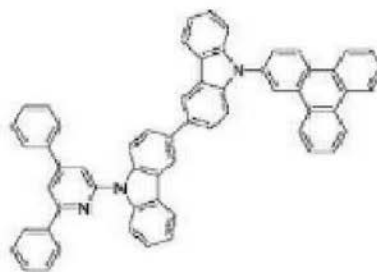


B-15

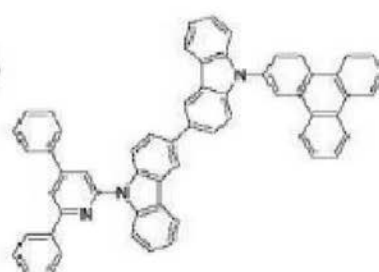
20



B-16

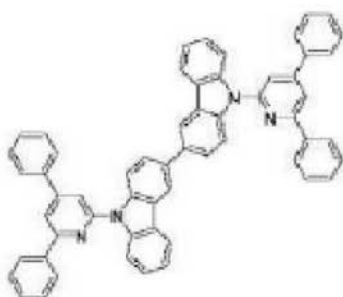


B-17

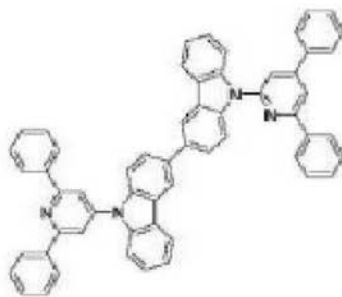


B-18

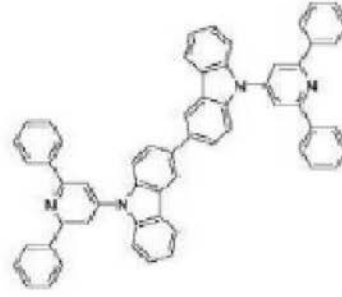
30



B-19



B-20

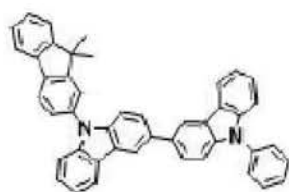


B-21

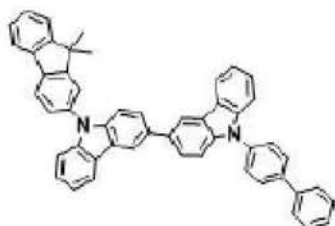
40

【 0 0 9 3 】

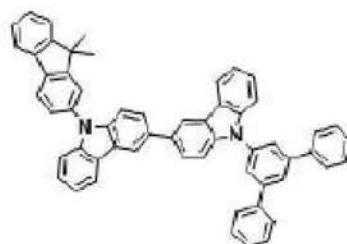
【化 19】



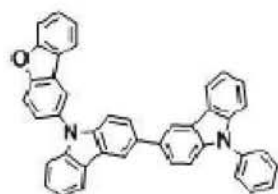
B-22



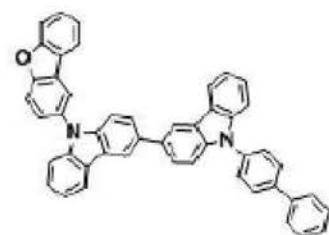
B-23



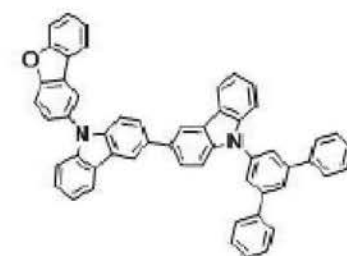
B-24



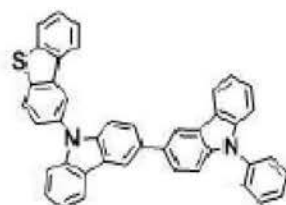
B-25



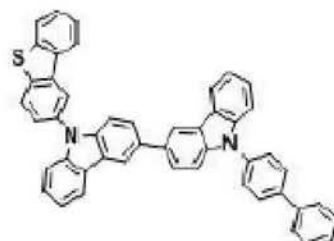
B-26



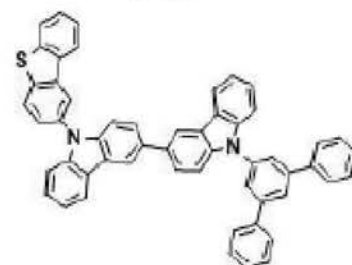
B-27



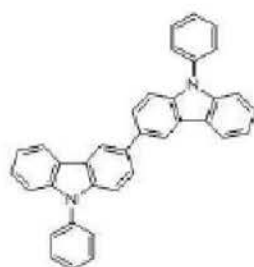
B-28



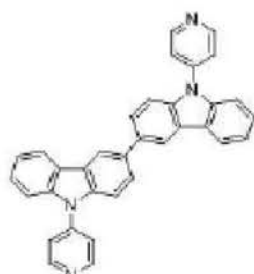
B-29



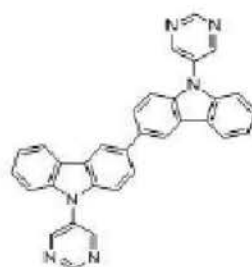
B-30



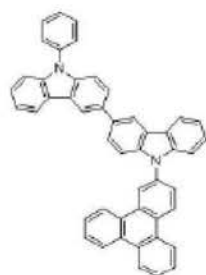
B-31



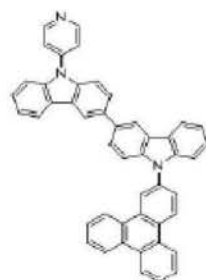
B-32



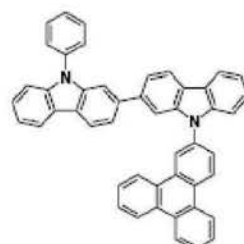
B-33



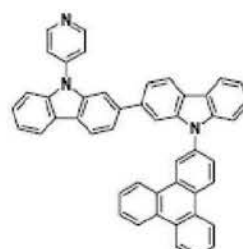
B-34



B-35



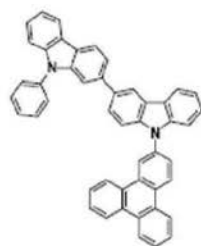
B-37



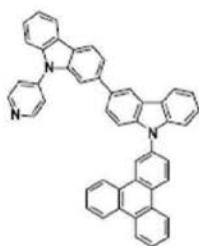
B-38

【 0 0 9 4 】

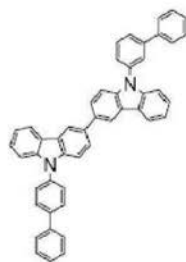
【化 20】



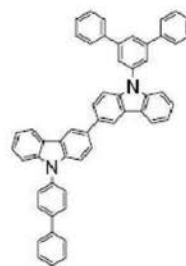
B-40



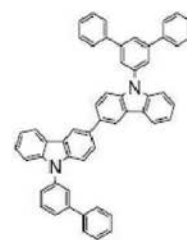
B-41



B-43

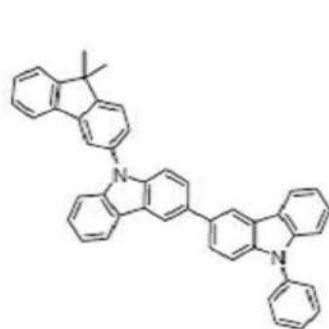


B-44

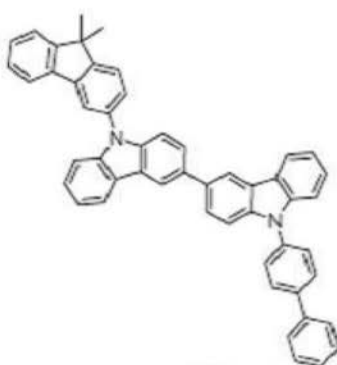


B-45

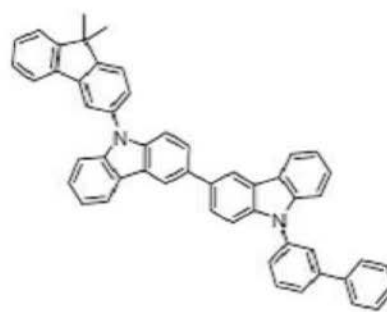
10



B-46

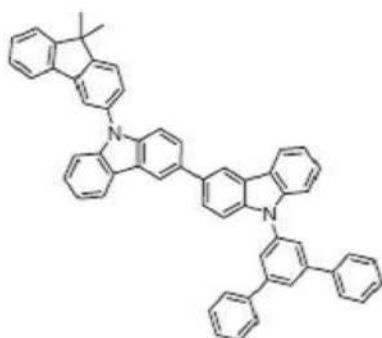


B-47

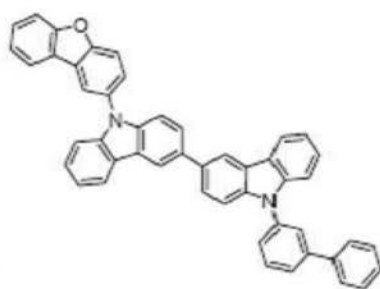


B-48

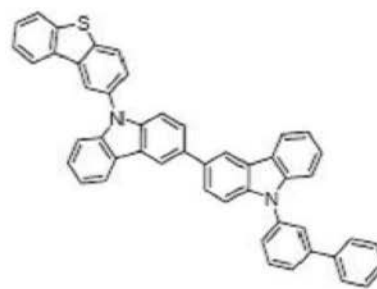
20



B-49

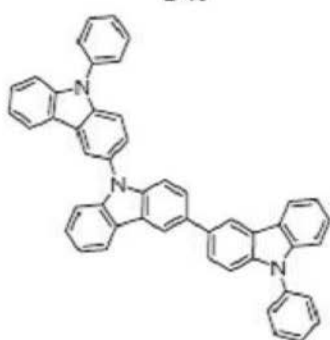


B-50

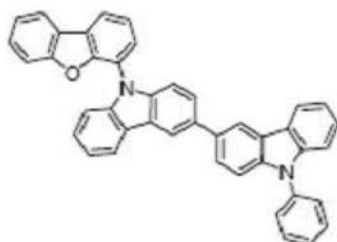


B-51

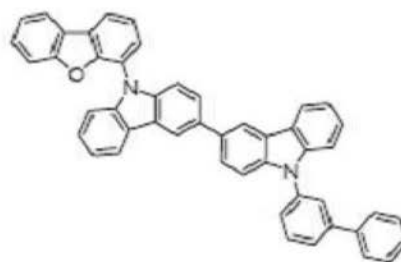
30



B-52



B-53

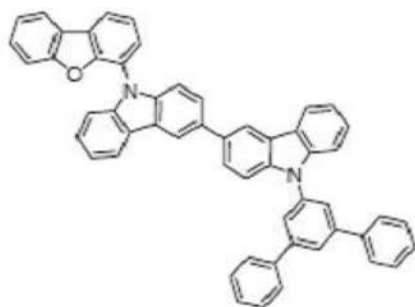


B-54

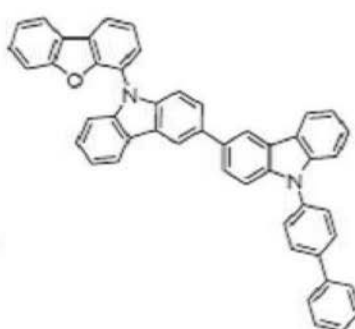
40

【 0 0 9 5 】

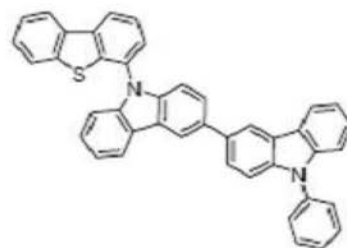
【化 2 1】



B-55

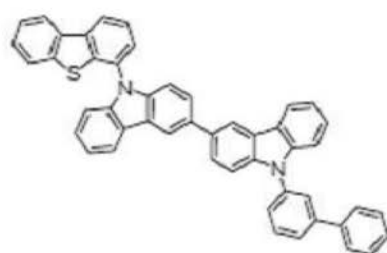


B-56

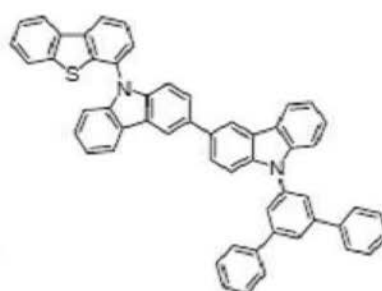


B-57

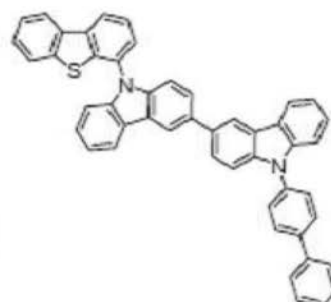
10



B-58

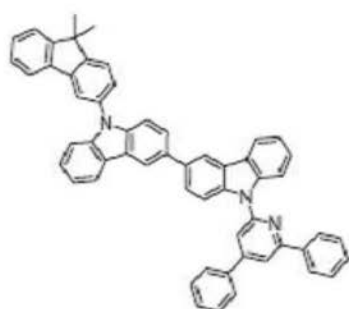


B-59

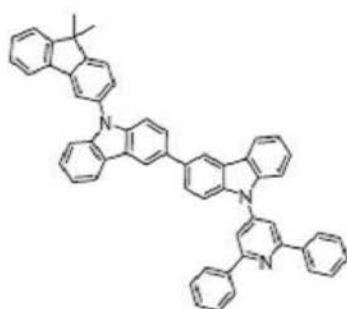


B-60

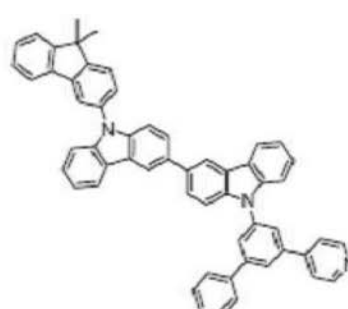
20



B-61

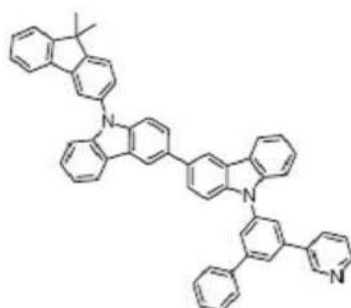


B-62

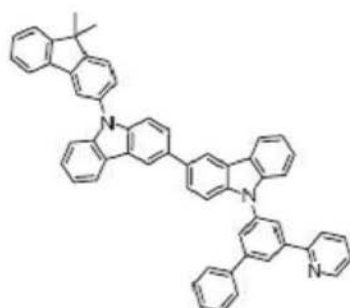


B-63

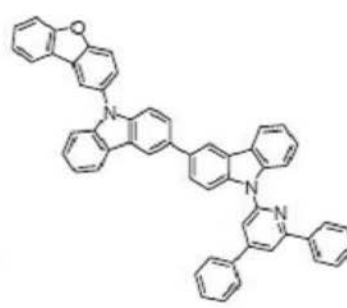
30



B-64



B-65

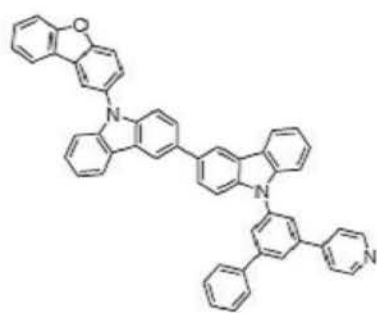


B-66

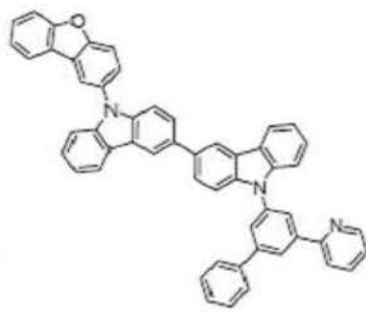
40

【 0 0 9 6 】

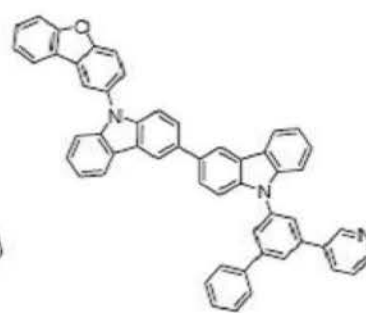
【化 2 2】



B-67

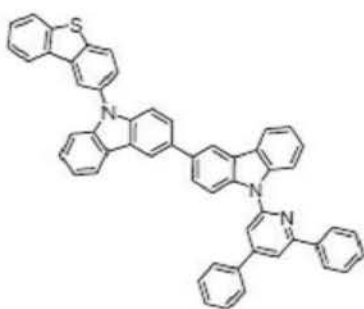


B-68

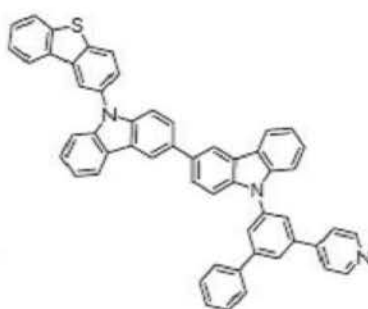


B-69

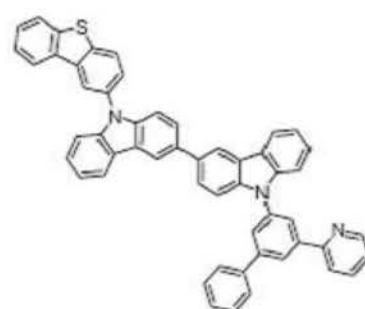
10



B-70

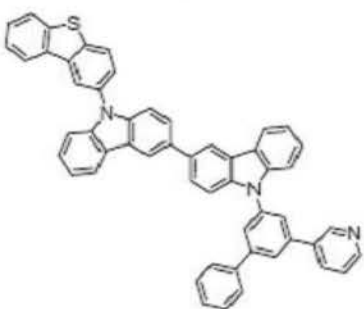


B-71

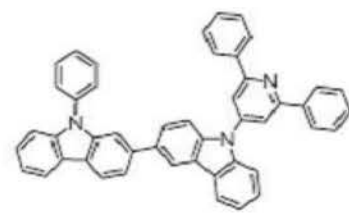


B-72

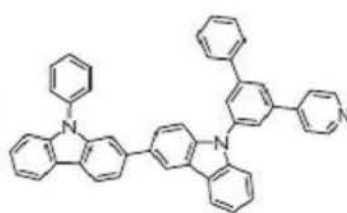
20



B-73

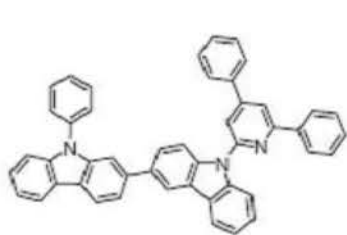


B-74

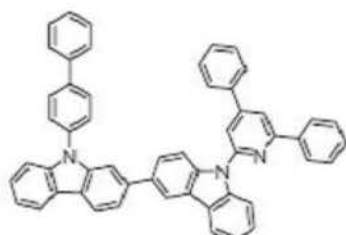


B-75

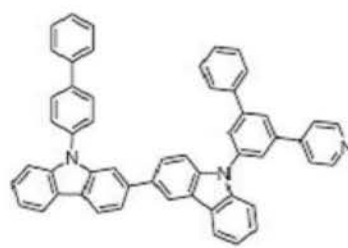
30



B-76

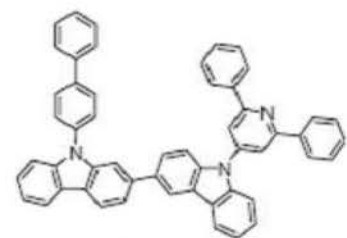


B-77

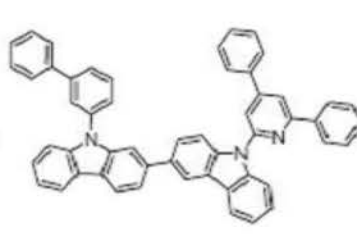


B-78

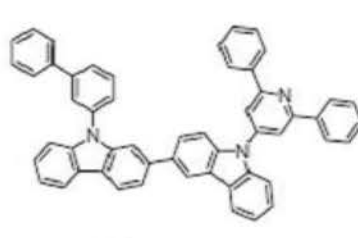
40



B-79



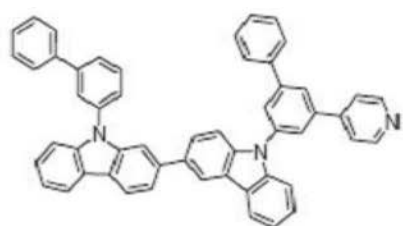
B-80



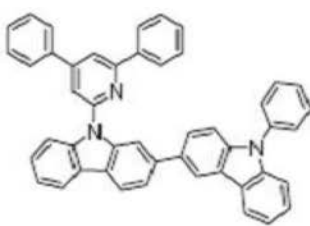
B-81

【 0 0 9 7 】

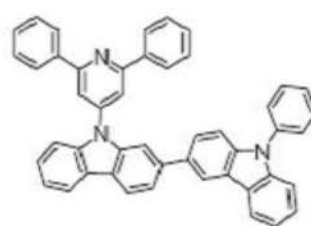
【化 2 3】



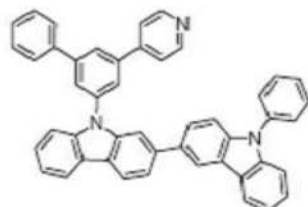
B-82



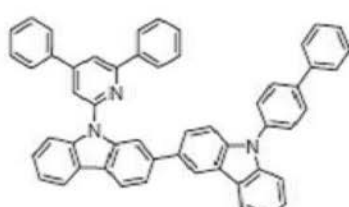
B-83



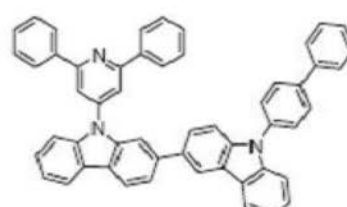
B-84



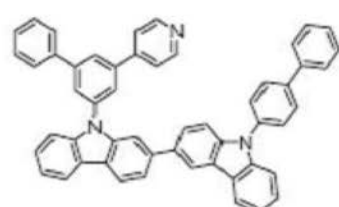
B-85



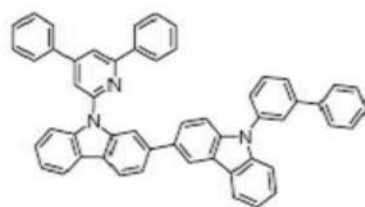
B-86



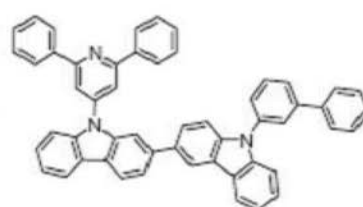
B-87



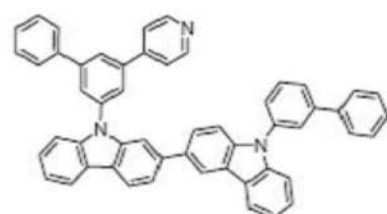
B-88



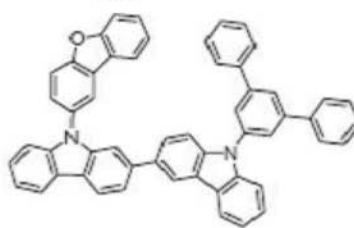
B-89



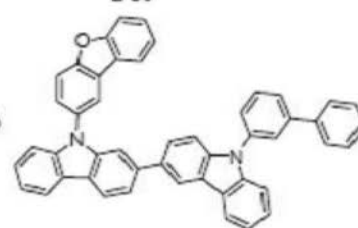
B-90



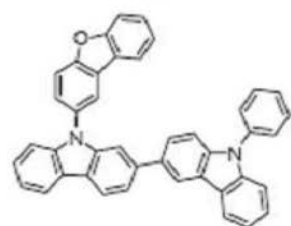
B-91



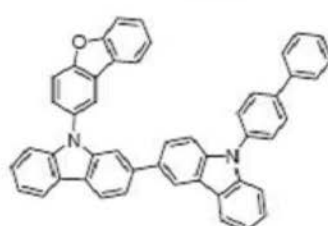
B-92



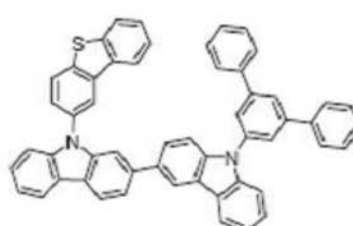
B-93



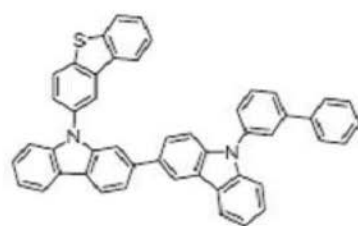
B-94



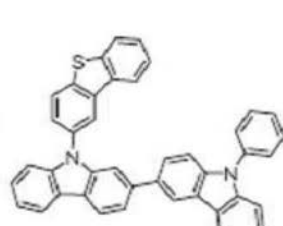
B-95



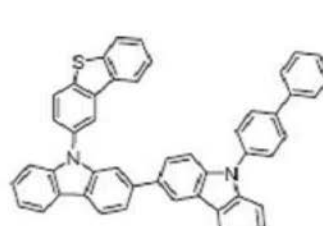
B-96



B-97



B-98



B-99

【 0 0 9 8 】

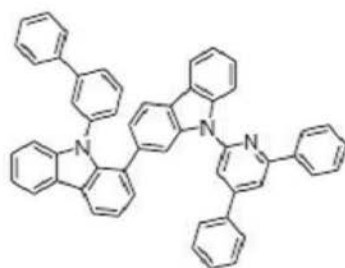
10

20

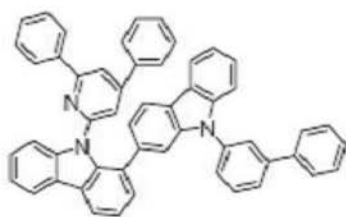
30

40

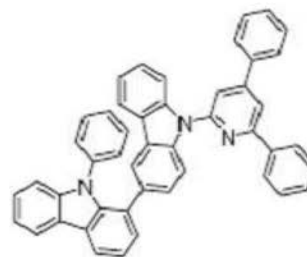
【化 2 4】



B-100

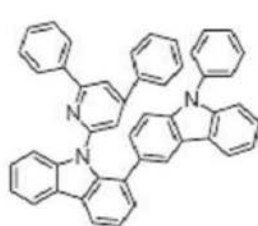


B-101

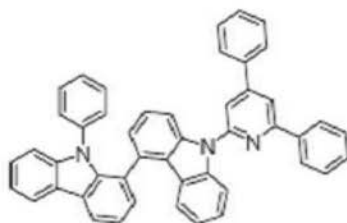


B-102

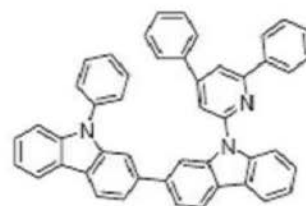
10



B-103

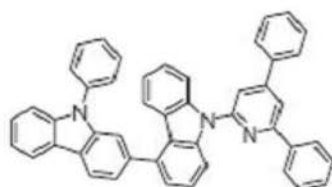


B-104

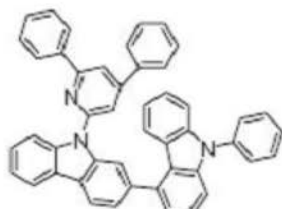


B-105

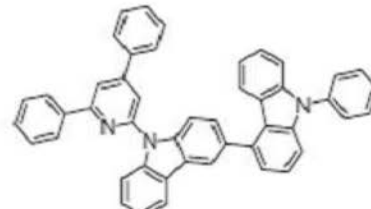
20



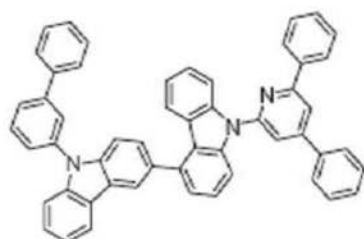
B-106



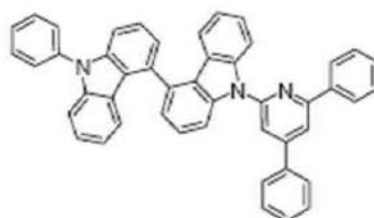
B-107



B-108

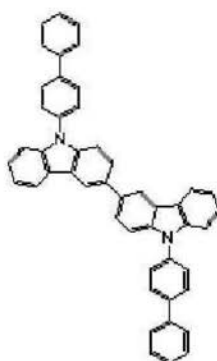


B-109

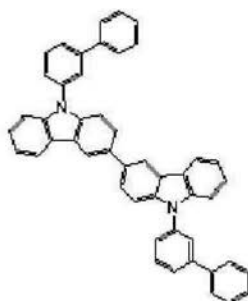


B-110

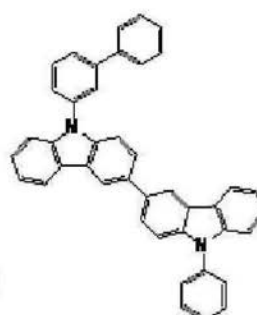
30



B-111



B-112



B-113

40

【 0 0 9 9 】

前記第 2 有機化合物は、1 種または 2 種以上が用いられてもよい。

【 0 1 0 0 】

前述した第 1 有機化合物と第 2 有機化合物は、多様な組み合わせにより多様な有機アロイを準備することができる。例えば、前記第 1 有機化合物は、下記グループ A に羅列され

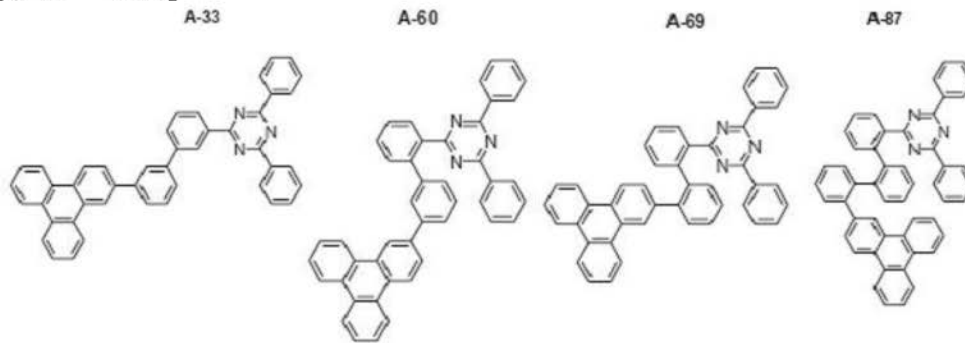
50

た化合物のうちの少なくとも一つであってもよく、前記第 2 有機化合物は、下記グループ B に羅列された化合物のうちの少なくとも一つであってもよいが、これに限定されない。

【 0 1 0 1 】

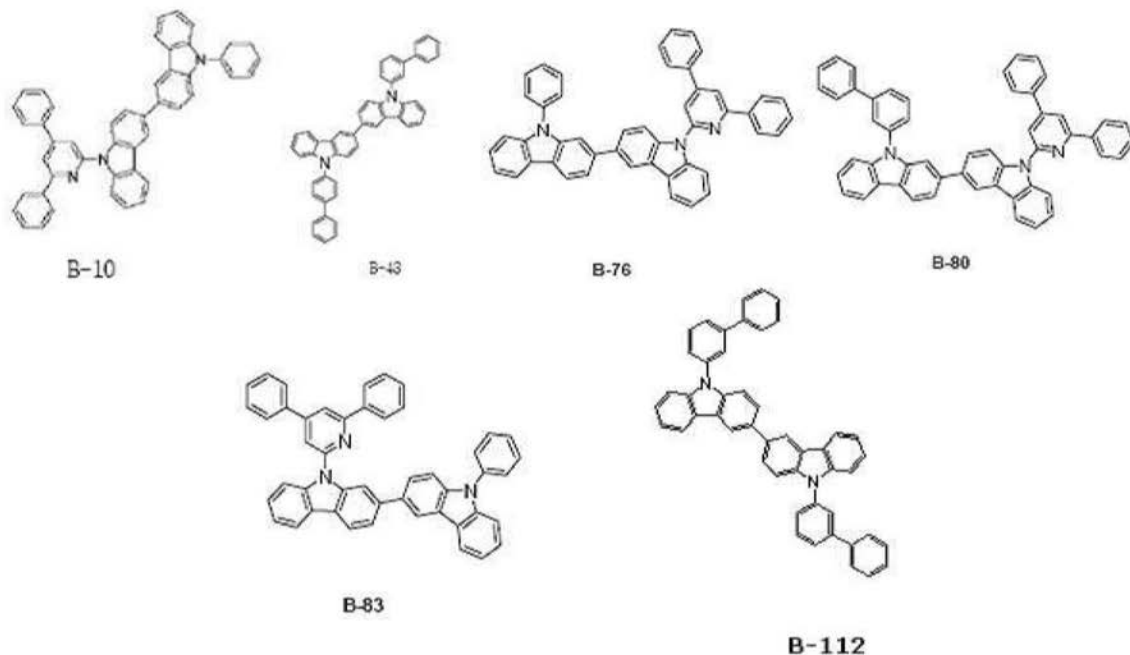
【 化 2 5 】

〔グループ A〕



10

〔グループ B〕



20

30

【 0 1 0 2 】

前述のように、前記第 1 有機化合物は、電子特性が相対的に強い化合物であり、前記第 2 有機化合物は、正孔特性が相対的に強い化合物であり、これらが前処理されて有機アロイを形成することによって第 1 化合物または第 2 化合物が単独で使用された場合と比較して電子および正孔の移動性を高めて発光効率を顕著に改善させることができる。

【 0 1 0 3 】

電子あるいは正孔特性が一方に偏った材料を発光層に導入した素子は、発光層と電子または正孔輸送層の界面でキャリアの再結合が起こりながらエキシトンの形成が相対的に多く起こるようになる。その結果、発光層内の分子励起子と輸送層界面の電荷との相互作用により効率が急激に落ちるロールオフ (roll-off) 現象が発生し、発光寿命特性も急激に落ちるようになる。このような問題を解決するために、第 1 有機化合物と第 2 有機化合物の有機アロイを導入して電子または正孔輸送層のいずれか一方に発光領域が偏らないように発光層内のキャリアバランスを合わせることができ、素子を作製することによって、ロールオフの改善と同時に寿命特性も顕著に改善させることができる。

40

【 0 1 0 4 】

前記有機アロイは、前記第 1 有機化合物と前記第 2 有機化合物を例えば約 1 : 10 ~ 10 : 1 のモル比で用いて得ることができる。また一例において、前記有機アロイは、第 1 有機化合物と第 2 有機化合物を約 1 : 4 ~ 4 : 1 のモル比で用いて得ることができ、また

50

約 1 : 1 のモル比で用いて得ることができる。

【 0 1 0 5 】

前記範囲で含まれることによってバイポーラ特性がより効果的に具現されて効率と寿命を同時に改善することができる。

【 0 1 0 6 】

前記有機アロイは、前述した第 1 有機化合物および第 2 有機化合物を前処理して得ることができ、前述した第 1 有機化合物および第 2 有機化合物以外に 1 種以上の有機化合物をさらに含んで前処理することができる。

【 0 1 0 7 】

前記有機アロイは、有機光電子素子用有機材料として用いることができ、例えば、発光材料、吸光材料、電荷輸送材料、電荷注入材料、電荷遮断材料またはこれらの組み合わせで用いることができる。

【 0 1 0 8 】

一例として、前記有機アロイは、有機光電子素子用発光材料として用いることができる。この時、発光材料は、前記有機アロイをホスト (h o s t) として用いることができ、少なくとも 1 種のドーパント (d o p a n t) をさらに含むことができる。前記ドーパントは、赤色、緑色または青色のドーパントであってもよく、例えば燐光ドーパントであってもよい。

【 0 1 0 9 】

前記ドーパントは、前記有機アロイに微量混合されて発光を起こす物質であり、一般に三重項状態以上に励起させる多重項励起 (m u l t i p l e e x c i t a t i o n) により発光する金属錯体 (m e t a l c o m p l e x) のような物質が用いられてもよい。前記ドーパントは、例えば無機、有機、有無機化合物であってもよく、1 種または 2 種以上含まれてもよい。

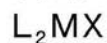
【 0 1 1 0 】

前記燐光ドーパントの例としては、I r、P t、O s、T i、Z r、H f、E u、T b、T m、F e、C o、N i、R u、R h、P d またはこれらの組み合わせを含む有機金属化合物が挙げられる。前記燐光ドーパントは、例えば下記の化学式 Z で表される化合物を用いることができるが、これに限定されない。

【 0 1 1 1 】

【 化 2 6 】

[化学式 Z]



【 0 1 1 2 】

前記化学式 Z 中、M は、金属であり、L および X は、互いに同一または異なり、M と錯化合物を形成するリガンドである。

【 0 1 1 3 】

前記 M は、例えば、I r、P t、O s、T i、Z r、H f、E u、T b、T m、F e、C o、N i、R u、R h、P d またはこれらの組み合わせであってもよく、前記 L および X は、例えば、バイデンテートリガンドであってもよい。

【 0 1 1 4 】

前記有機材料は、化学気相蒸着のような乾式成膜法または溶液工程で形成され得る。

【 0 1 1 5 】

以下、前述した有機材料を適用した有機光電子素子を説明する。

【 0 1 1 6 】

前記有機光電子素子は、電気エネルギーと光エネルギーを相互変換することができる素子であれば特に限定されず、例えば、有機光電素子、有機発光素子、有機太陽電池および有機感光体ドラムなどが挙げられる。

【 0 1 1 7 】

10

20

30

40

50

前記有機光電子素子は、互いに向き合う陽極および陰極と、前記陽極と前記陰極との間に位置する少なくとも１層の有機層とを含むことができ、前記有機層は、前述した有機材料を含むことができる。

【０１１８】

ここでは、有機光電子素子の一例である有機発光素子を図面を参照して説明する。

【０１１９】

図１および図２は、本発明の一実施形態に係る有機発光素子を示す断面図である。

【０１２０】

図１を参照すれば、本発明の一実施形態に係る有機光電子素子１００は、互いに向き合う陽極１２０および陰極１１０と、陽極１２０と陰極１１０との間に位置する有機層１０５とを含む。

10

【０１２１】

陽極１２０は、例えば、正孔注入が円滑に行われるように仕事関数が高い導電体で作られてもよく、例えば、金属、金属酸化物および／または導電性高分子で作られてもよい。陽極１２０は、例えば、ニッケル、白金、バナジウム、クロム、銅、亜鉛、金のような金属またはこれらの合金が挙げられ、亜鉛酸化物、インジウム酸化物、インジウム錫酸化物（ITO）、インジウム亜鉛酸化物（IZO）のような金属酸化物が挙げられ、ZnOとAlまたはSnO₂とSbのような金属と酸化物の組み合わせが挙げられ、ポリ（３－メチルチオフェン）、ポリ（３，４－（エチレン－１，２－ジオキシ）チオフェン）（polyethylenedioxythiophene：PEDT）、ポリピロールおよびポリアニリンのような導電性高分子などが挙げられるが、これに限定されない。

20

【０１２２】

陰極１１０は、例えば、電子注入が円滑に行われるように仕事関数が低い導電体で作られてもよく、例えば、金属、金属酸化物および／または導電性高分子で作られてもよい。陰極１１０は、例えば、マグネシウム、カルシウム、ナトリウム、カリウム、チタン、インジウム、イットリウム、リチウム、ガドリニウム、アルミニウム、銀、錫、鉛、セシウム、バリウムなどのような金属またはこれらの合金が挙げられ、LiF/Al、LiO₂/Al、LiF/Ca、LiF/AlおよびBaF₂/Caのような多層構造物質が挙げられるが、これに限定されない。

【０１２３】

有機層１０５は、前述した有機材料を含む発光層１３０を含む。

30

【０１２４】

発光層１３０は、例えば、前述した有機材料を含むことができる。

【０１２５】

図２を参照すれば、有機発光素子２００は、発光層１３０以外に正孔補助層１４０をさらに含む。正孔補助層１４０は、陽極１２０と発光層１３０との間の正孔注入および／または正孔移動性を一層高め、電子を遮断することができる。正孔補助層１４０は、例えば、正孔輸送層、正孔注入層および／または電子遮断層であってもよく、少なくとも１層を含むことができる。

【０１２６】

また、本発明の一実施形態では、図１または図２で有機薄膜層１０５として追加的に電子輸送層、電子注入層、正孔注入層などをさらに含む有機発光素子であってもよい。

40

【０１２７】

有機発光素子１００、２００は、基板上に陽極または陰極を形成した後、真空蒸着法（evaporation）、スパッタリング（sputtering）、プラズマメッキおよびイオンメッキのような乾式成膜法などで有機層を形成した後、その上に陰極または陽極を形成して製造することができる。

【０１２８】

前述した有機発光素子は、有機発光表示装置に適用可能である。

【実施例】

50

50

mol)、そして酢酸カリウム (potassium acetate) 16.4 g (167 mmol) を入れて 150 で 48 時間加熱して還流させた。反応完了後、反応液に水を入れて混合物をフィルターした後、真空オーブンで乾燥した。このように得られた残留物をフラッシュカラムクロマトグラフィーで分離精製して化合物 I - 3 を 18.6 g (65%) を得た。

【0136】

HRMS (70 eV, EI⁺): m/z calcd for C₃₀H₂₇BO₂: 430.2104, found: 430.

Elemental Analysis: C, 84%; H, 6%

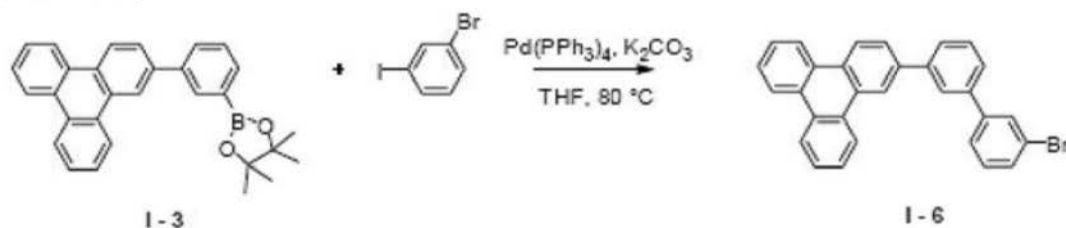
合成例 3: 中間体 I - 6 の合成

10

【0137】

【化29】

[反応式3]



【0138】

20

窒素環境で前記化合物 I - 3 50 g (116 mmol) をテトラヒドロフラン (THF) 0.5 L に溶かした後、ここに 1 - ブロモ - 3 - ヨードベンゼン (1 - bromo - 3 - iodobenzene) 39.4 g (139 mmol) とテトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム 1.34 g (1.16 mmol) を入れて攪拌した。水に飽和された炭酸カリウム 40.1 g (290 mmol) を入れて 80 で 12 時間加熱して還流させた。反応完了後、反応液に水を入れてジクロロメタン (DCM) で抽出した後、無水 MgSO₄ で水分を除去した後、フィルターし減圧濃縮した。このように得られた残留物をフラッシュカラムクロマトグラフィーで分離精製して前記化合物 I - 6 を 42.6 g (80%) を得た。

【0139】

30

HRMS (70 eV, EI⁺): m/z calcd for C₃₀H₁₉Br: 458.0670, found: 458.

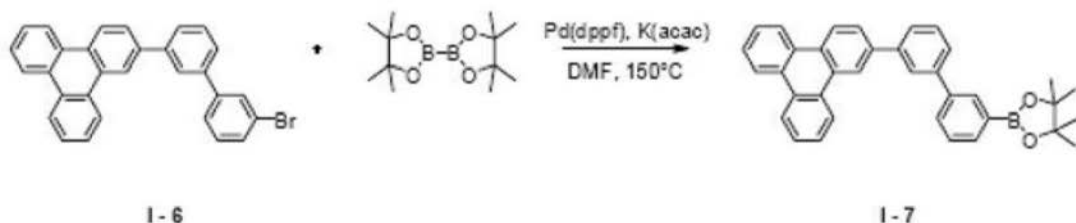
Elemental Analysis: C, 78%; H, 4%

合成例 4: 中間体 I - 7 の合成

【0140】

【化30】

[反応式4]



40

【0141】

窒素環境で前記化合物 I - 6 40 g (87.1 mmol) をジメチルホルムアミド (DMF) 0.3 L に溶かした後、ここにビス (ピナコラト) ジボロン 26.5 g (104 mmol) と (1, 1' - ビス (ジフェニルホスフィン) フェロセン) ジクロロパラジウム (II) 0.71 g (0.87 mmol)、そして酢酸カリウム 21.4 g (218 mmol) を入れて 150 で 26 時間加熱して還流させた。反応完了後、反応液に水を入

50

れて混合物をフィルターした後、真空オーブンで乾燥した。このように得られた残留物をフラッシュカラムクロマトグラフィーで分離精製して前記化合物 I - 7 を 34 g (77 %) を得た。

【 0 1 4 2 】

HRMS (70 eV , EI +) : m / z calcd for $C_{36}H_{31}BO_2$: 506.2417 , found : 506 .

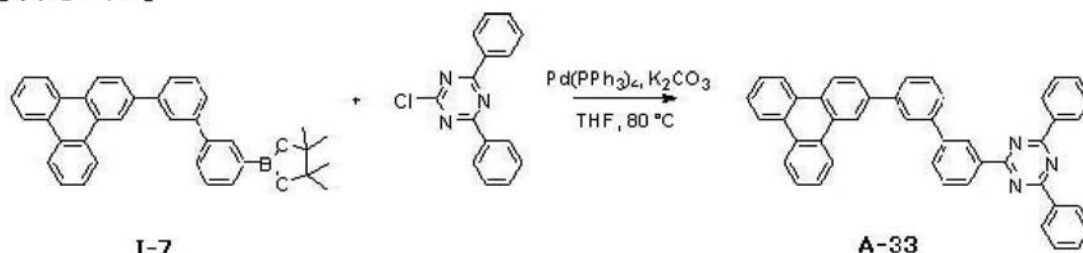
Elemental Analysis : C , 85 % ; H , 6 %

合成例 5 : 化合物 A - 33 の合成

【 0 1 4 3 】

【 化 3 1 】

〔 反応式 5 〕



【 0 1 4 4 】

窒素環境で前記化合物 1 - 7 20 g (39.5 mmol) をテトラヒドロフラン (THF) 0.2 L に溶かした後、ここに 2 - クロロ - 4 , 6 - ジフェニル - 1 , 3 , 5 - トリアジン (2 - chloro - 4 , 6 - diphenyl - 1 , 3 , 5 - triazine) 10.6 g (39.5 mmol) とテラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム 0.46 g (0.4 mmol) を入れて攪拌した。水に飽和された炭酸カリウム 13.6 g (98.8 mmol) を入れて 80 で 23 時間加熱して還流させた。反応完了後、反応液に水を入れてジクロロメタン (DCM) で抽出した後、無水 $MgSO_4$ で水分を除去した後、フィルターし減圧濃縮した。このように得られた残留物をフラッシュカラムクロマトグラフィーで分離精製して前記化合物 A - 33 (17.9 g、74 %) を得た。

【 0 1 4 5 】

HRMS (70 eV , EI +) : m / z calcd for $C_{45}H_{29}N_3$: 611.2361 , found : 611 .

Elemental Analysis : C , 88 % ; H , 5 %

前記化合物 A - 33 のエバポレーション温度は、 10^{-3} Torr 以下で約 226 ± 10 である。

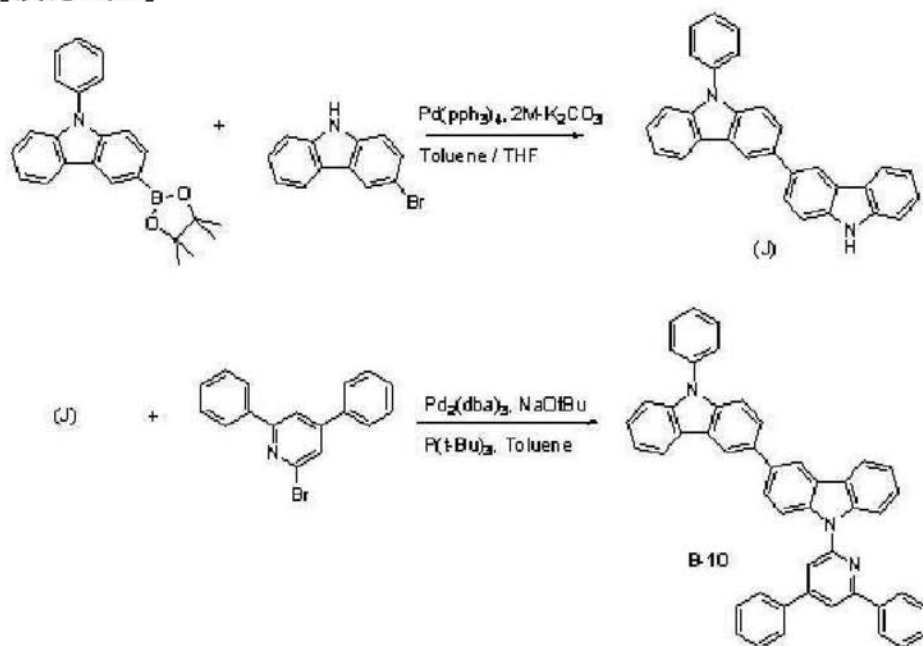
【 0 1 4 6 】

第 2 有機化合物の合成例 1 : 化合物 B - 10

【 0 1 4 7 】

【化 3 2】

[反応式6]



10

【0148】

第1段階：化合物Jの合成

N-フェニルカルバゾール-3-ボロン酸ピナコラト 26.96 g (81.4 mmol)、3-ブロモカルバゾール 23.96 g (97.36 mmol) およびテトラヒドロフラン 230 mL と 2 M-炭酸カリウム水溶液 100 mL を混合した後、窒素気流下で 12 時間加熱還流した。反応終結後、反応物にメタノールを注いでできる固形物をフィルターした後、固形物を再びクロロベンゼンに溶かして活性炭と無水硫酸マグネシウムを入れて攪拌する。溶液をフィルターした後、クロロベンゼンとメタノールを用いて再結晶して化合物 J を 22.6 g (収率：68%) を得た。

20

【0149】

HRMS (70 eV, EI⁺): m/z calcd for $\text{C}_{30}\text{H}_{20}\text{N}_2$: 408.16, found: 408

30

Elemental Analysis: C, 88%; H, 5%

第2段階：化合物B-10の合成

化合物 J で表される化合物 22.42 g (54.88 mmol)、2-ブロモ-4,6-ジフェニルピリジン 20.43 g (65.85 mmol) および tert-ブトキシナトリウム 7.92 g (82.32 mmol) をトルエン 400 mL に溶かした後、パラジウムジベンジリデンアミン 1.65 g (1.65 mmol) と tert-ブチルホスフィン ($\text{P}(\text{t-Bu})_3$) 1.78 g (4.39 mmol) を滴下する。反応溶液を窒素気流下で 12 時間 110 に加熱して攪拌した。反応終結後、反応物にメタノールを注いでできる固形物をフィルターした後、固形物を再びクロロベンゼンに溶かして活性炭と無水硫酸マグネシウムを入れて攪拌する。溶液をフィルターした後、クロロベンゼンとメタノールを用いて再結晶して化合物 B-10 を 28.10 g (収率：80%) を得た。

40

【0150】

HRMS (70 eV, EI⁺): m/z calcd for $\text{C}_{47}\text{H}_{31}\text{N}_3$: 637.25, found: 637

Elemental Analysis: C, 89%; H, 5%

前記化合物 B-10 のエバポレーション温度は、 10^{-3} Torr 以下で約 225 ± 10 である。

【0151】

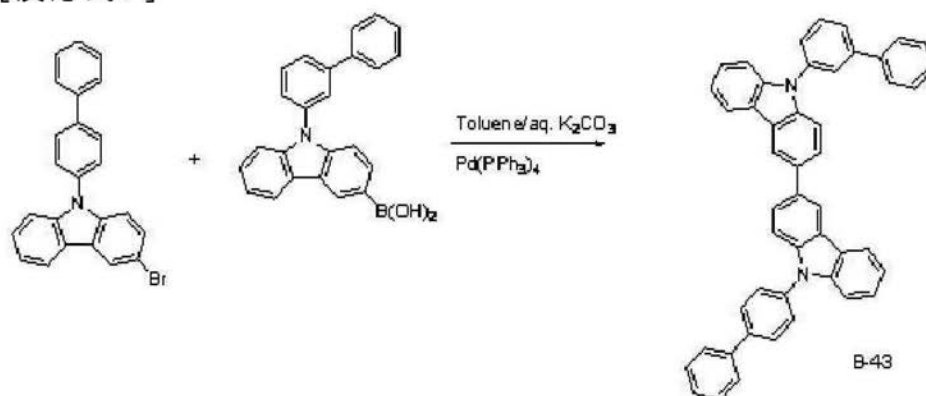
第2有機化合物の合成例2：化合物B-43

50

【 0 1 5 2 】

【 化 3 3 】

[反応式7]



10

【 0 1 5 3 】

ビフェニルカルバゾリルブロミド (biphenylcarbazolylyl bromide) 12.33 g (30.95 mmol)、ビフェニルカルバゾリルボロン酸 (biphenylcarbazolylyl boronic acid) 12.37 g (34.05 mmol) および炭酸カリウム 12.83 g (92.86 mmol)、テトラキス-(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0) 1.07 g (0.93 mmol) をトルエン 120 ml、蒸溜水 50 ml に懸濁させた後、12 時間還流撹拌した。次に、ジクロロメタンと蒸溜水で抽出し、有機層をシリカゲルフィルターする。次に、有機溶液を除去し、生成物固体をジクロロメタンと n-ヘキサンで再結晶して化合物 B-43 を 18.7 g (収率: 92%) を得た。

20

【 0 1 5 4 】

HRMS (70 eV, EI⁺): m/z calcd for C₄₈H₃₂N₂: 636.26, found: 636

Elemental Analysis: C, 91%; H, 5%

前記化合物 B-43 のエバポレーション温度は、 10^{-3} Torr 以下で約 232 ± 10 である。

30

【 0 1 5 5 】

(実施例: 有機アロイの準備)

実施例 1: 化合物 A-33 と化合物 B-10 の有機アロイ

10^{-3} Torr 以下の真空チャンバーに化合物 A-33 と化合物 B-10 を 1:1 のモル比で入れて真空チャンバーの温度を上げて化合物 A-33 と化合物 B-10 を溶かした後、常温 (25) で冷却させて固体化させた後、生成物をミキサーで粉砕して粉末形態の有機アロイを得た。

【 0 1 5 6 】

実施例 2: 化合物 A-33 と化合物 B-43 の有機アロイ

10^{-3} Torr 以下の真空チャンバーに化合物 A-33 と化合物 B-43 を 1:1 のモル比で入れて真空チャンバーの温度を上げて化合物 A-33 と化合物 B-43 を溶かした後、常温 (25) で冷却させて固体化させた後、生成物をミキサーで粉砕して粉末形態の有機アロイを得た。

40

【 0 1 5 7 】

(比較例: 単一化合物および単純混合物の準備)

比較例 1: 単一化合物 A-33

合成例 5 で製造した化合物 A-33 を常温 (25) でミキサーで粉砕して粉末形態の化合物 A-33 を準備した。

【 0 1 5 8 】

比較例 2: 単一化合物 B-10

50

第2有機化合物の合成例1で製造した化合物B-10を常温(25)でミキサーで粉砕して粉末形態の化合物B-10を準備した。

【0159】

比較例3：化合物A-33および化合物B-10の単純混合物

合成例5で製造した化合物A-33と第2有機化合物の合成例1で製造した化合物B-10を1：1モル比で入れてミキサーで物理的に粉砕して単純混合物を準備した。

【0160】

比較例4：単一化合物B-43

第2有機化合物の合成例2で製造した化合物B-43を常温(25)でミキサーで粉砕して粉末形態の化合物B-43を準備した。

10

【0161】

比較例5：化合物A-33および化合物B-43の単純混合物

常温(25)で合成例5で製造した化合物A-33と第2有機化合物の合成例1で製造した化合物B-43を1：1のモル比で入れてミキサーで物理的に粉砕して単純混合物を準備した。

【0162】

(評価)

評価1

実施例1、2による有機アロイと比較例1～5による有機材料の光学的特性を評価した。光学的特性は、実施例1、2による有機アロイと比較例1～5による有機材料の粉末をフォトルミネセンス(photo luminescence、PL)スペクトルを測定し、蛍光分光光度計(Fluorescence spectrophotometer、F-4500、Hitachi社製)を用いた。パウダーPLホルダーは、固体試料ホルダー(solid sample holder)を650-0161(Hitachi社製)を用い、サンプルは粉末状態であった。

20

【0163】

その結果は、図3、図4と下記表1、表2を参照して説明する。

【0164】

図3は、実施例1による有機アロイと比較例1～3による有機材料の波長に応じた発光特性を示すグラフであり、図4は、実施例2による有機アロイと比較例1、4および5による有機材料の波長に応じた発光特性を示すグラフである。

30

【0165】

【表1】

	最大発光波長	
	$\lambda_{\max}$ (nm)	eV
実施例1	483	2.57
比較例1	411	3.02
比較例2	449	2.76
比較例3	463	2.78

40

【0166】

【表 2】

	最大発光波長	
	$\lambda_{\max}$ (nm)	eV
実施例2	488	2.55
比較例1	411	3.02
比較例4	420	2.95
比較例5	421	2.95

【0167】

10

図3、図4と下記表1、表2を参照すれば、実施例1による有機アロイは比較例1～3による有機材料と異なる光学特性を示し、実施例2による有機アロイは比較例1、4、5による有機材料と異なる光学特性を示すことを確認できる。

【0168】

特に比較例3による有機材料、つまり、第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-10)の単純混合物は、第1有機化合物(A-33)、第2有機化合物(B-10)またはこれらの組み合わせの光学特性を示すが、実施例1による有機アロイは第1有機化合物(A-33)および第2有機化合物(B-10)と異なる固有の光学特性を示し、例えば、最大発光波長が約20nm以上の長波長側に移動することを確認できる。

【0169】

20

同様に、比較例5による有機材料、つまり、第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-43)の単純混合物は、第1有機化合物(A-33)、第2有機化合物(B-43)またはこれらの組み合わせの光学特性を示すが、実施例2による有機アロイは第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-43)と異なる固有の光学特性を示し、例えば、最大発光波長が約20nm以上の長波長側に移動することを確認できる。

【0170】

また、比較例3による有機材料、つまり、第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-10)の単純混合物は、第1有機化合物(A-33)または第2有機化合物(B-10)と実質的に類似するエネルギーレベルを有するが、実施例1による有機アロイは第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-10)と異なる固有のエネルギーレベルを有することを確認できる。

30

【0171】

同様に、比較例5による有機材料、つまり、第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-43)の単純混合物は、第1有機化合物(A-33)または第2有機化合物(B-43)と実質的に類似するエネルギーレベルを有するが、実施例2による有機アロイは第1有機化合物(A-33)と第2有機化合物(B-43)と異なる固有のエネルギーレベルを有することを確認できる。

【0172】

評価2

実施例1、2による有機アロイと比較例1～5による有機材料の熱力学的特性を評価した。熱力学的特性は、実施例1、2による有機アロイと比較例1～5による有機材料を示差走査熱量測定法(differential scanning calorimetry)を通じて確認し、DSC1(Mettler-Toledo社製)を用いた。

40

【0173】

その結果は、表3および表4に示した。

【0174】

【表 3】

	熱力学特性		
	ガラス転移温度(T _g , °C)	結晶化温度(T _c , °C)	融解温度(T _m , °C)
実施例1	122	215	261
比較例1	－	－	287
比較例2	133	－	－
比較例3	133	－	255

【0175】

【表 4】

	熱力学特性		
	ガラス転移温度(T _g , °C)	結晶化温度(T _c , °C)	融解温度(T _m , °C)
実施例2	116	184	260
比較例1	－	－	287
比較例4	122	－	－
比較例5	124	－	252

10

【0176】

表 3、表 4 を参照すれば、実施例 1 による有機アロイは比較例 1 ～ 3 による有機材料と異なる熱力学特性を示し、実施例 2 による有機アロイは比較例 1、4、5 による有機材料と異なる熱力学特性を示すことを確認できる。

20

【0177】

特に比較例 3 による有機材料、つまり、第 1 有機化合物 (A - 33) と第 2 有機化合物 (B - 10) の単純混合物は、比較例 2 による有機材料、つまり、第 2 有機化合物 (B - 10) とほとんど類似する熱力学特性を示すが、実施例 1 による有機アロイは第 1 有機化合物 (A - 33)、第 2 有機化合物 (B - 10) および第 1 有機化合物 (A - 33) と第 2 有機化合物 (B - 10) の単純混合物と異なる熱力学特性を示すことを確認できる。

【0178】

同様に、比較例 5 による有機材料、つまり、第 1 有機化合物 (A - 33) と第 2 有機化合物 (B - 43) の単純混合物は、比較例 4 による有機材料、つまり、第 2 有機化合物 (B - 43) と実質的に類似する熱力学特性を示すが、実施例 2 による有機アロイは第 1 有機化合物 (A - 33)、第 2 有機化合物 (B - 43) および第 1 有機化合物 (A - 33) と第 2 有機化合物 (B - 43) の単純混合物と異なる熱力学特性を示すことを確認できる。

30

【0179】

評価 3

実施例 1、2 による有機アロイと比較例 3、5 による有機材料の熱力学的特性の一貫性を評価した。熱力学的特性の一貫性は、評価 2 による熱力学的特性を複数回測定して結果値の一定性として評価した。

【0180】

その結果は、表 5、表 6 を参照して説明する。

40

【0181】

【表 5】

	比較例3			実施例1				
	#1	#2	#3	#1	#2	#3	#4	#5
融解温度(T _m , °C)	259.9	255.2	280.1	260.7	261.4	260.1	261.3	261.3

【0182】

【表 6】

	比較例5			実施例2				
	#1	#2	#3	#1	#2	#3	#4	#5
融解温度(T _m , °C)	259.9	280.3	276.3	260.3	261.5	260.2	262.1	261.9

【0183】

表 5 および表 6 を参照すれば、実施例 1、2 による有機アロイは複数回測定する間、融解温度が誤差範囲である ± 5 °C 以内、そのうちでも ± 2 °C 以内でほとんど一定に示される反面、比較例 3、5 による有機材料は、測定する度に融解温度が顕著に異なって示され、例えば約 20 °C 内外まで差が示されることを確認できる。これによって、実施例 1、2 による有機アロイが単一有機化合物または単純混合物より熱力学的特性の一貫性が高いことを確認できる。

10

【0184】

評価 4

実施例 1、2 の有機アロイの連続工程における経時変化を評価した。

【0185】

連続工程における経時変化は、実施例 1、2 による有機アロイと比較例 3、5 による有機材料をガラス基板上に連続的に蒸着して複数の薄膜を形成した後、各薄膜で単一有機化合物の比率が一定に維持されるか否かにより確認し、高速液体クロマトグラフィー (high performance liquid chromatography、HPLC) 分析方法を用いた。連続工程における経時変化は、連続的な工程で薄膜を構成する成分の比率がどれくらい一定に維持されるか否かを評価することができる。

20

【0186】

その結果は、表 7 および表 8 に示した。

【0187】

下記表 7 で実施例 1 による有機アロイを 3 個のサンプルで準備した後、各サンプルごとに 3 回ずつ連続工程で薄膜を形成したことをそれぞれ実施例 1 - 1、1 - 2、1 - 3 で表記し、下記表 8 で実施例 2 による有機アロイを 2 個のサンプルで準備した後、各サンプルごとに 3 回および 5 回ずつ連続工程で薄膜を形成したことをそれぞれ実施例 2 - 1 および 2 - 2 で表記した。

30

【0188】

【表 7】

		連続工程における経時変化			
		A-33 (モル%)	B-10 (モル%)	A-33/B-10	経時変化率(%)
実施例1-1	1	52.2	47.8	1.09	2.67
	2	52.6	47.4	1.11	
	3	52.8	47.2	1.12	
実施例1-2	1	53.3	46.7	1.14	1.90
	2	53.5	46.5	1.15	
	3	53.8	46.2	1.16	
実施例1-3	1	53.1	46.9	1.13	2.90
	2	53.7	46.3	1.16	
	3	53.8	46.2	1.16	
比較例3	1	50.7	49.3	1.03	11.02
	2	53.4	46.6	1.14	
	3	53.6	46.4	1.16	

40

【0189】

50

【表 8】

	サンプルNo.	連続工程における経時変化			
		A-33 (モル%)	B-43 (モル%)	A-33/B-43	経時変化率(%)
実施例2-1	1	53.6	46.4	1.16	1.36
	2	53.7	46.3	1.16	
	3	54.0	46.0	1.17	
実施例2-2	1	54.3	46.7	1.19	0.79
	2	54.5	45.5	1.20	
	3	54.5	45.5	1.20	
	4	54.5	45.5	1.20	
	5	54.5	45.5	1.20	
比較例5	1	49.6	50.4	0.98	22.01
	2	53.5	46.5	1.15	
	3	55.7	44.3	1.26	

10

【0190】

表7および表8を参照すれば、実施例1、2による有機アロイからなる薄膜は、比較例3、5による有機材料からなる薄膜とそれぞれ比較して単一有機化合物の比率、つまり、A-33/B-10またはA-33/B-43がほとんど一定に維持されることを確認できる。これによって、有機アロイを用いて薄膜を形成する場合が単純混合物を用いて薄膜を形成した場合と比較して連続工程中に再現性あるように薄膜が形成され得ることが分かる。

20

【0191】

(有機発光素子の作製)

実施例3

ITO (Indium tin oxide) が1500 の厚さに薄膜コーティングされたガラス基板を蒸留水超音波で洗浄した。蒸留水洗浄が終わると、イソプロピルアルコール、アセトン、メタノールなどの溶剤で超音波洗浄し、乾燥させた後、プラズマ洗浄機に移送させた後、酸素プラズマを用いて前記基板を10分間洗浄した後、真空蒸着機で基板を移送した。このように準備されたITO透明電極を陽極として用いてITO基板上部にN4, N4-ジフェニル-N4, N4'-ビス(9-フェニル-9H-カルバゾール-3-イル)ピフェニル-4, 4'-ジアミン(N4, N4'-diphenyl-N4, N4'-bis(9-phenyl-9H-carbazol-3-yl)biphenyl-4, 4'-diamine) (化合物A)を真空蒸着して700 厚さの正孔注入層を形成し、前記注入層上部に1, 4, 5, 8, 9, 11-ヘキサアザトリフェニレン-ヘキサカルボニトリル(1, 4, 5, 8, 9, 11-hexaazatriphenylene-hexacarbonitrile、HAT-CN) (化合物B)を50 の厚さに蒸着した後、N-(ピフェニル-4-イル)-9, 9-ジメチル-N-(4-(9-フェニル-9H-カルバゾール-3-イル)フェニル)-9H-フルオレン-2-アミン(N-(biphenyl-4-yl)-9, 9-dimethyl-N-(4-(9-phenyl-9H-carbazol-3-yl)phenyl)-9H-fluoren-2-amine) (化合物C)を1020 の厚さに蒸着して正孔輸送層を形成した。正孔輸送層上部に前記実施例1による有機アロイをホストとして用い、ドーパントとしてトリス(4-メチル-2, 5-ジフェニルピリジン)イリジウム(III) (化合物D)を10wt%にドーピングして真空蒸着で400 厚さの発光層を形成した。

30

40

【0192】

次に、前記発光層上部に8-(4-(4-(ナフタレン-2-イル)-6-(ナフタレン-3-イル)-1, 3, 5-トリアジン-2-イル)フェニル)キノリン(8-(4-(4-(naphthalen-2-yl)-6-(naphthalen-3-yl)

50

- 1, 3, 5 - triazin - 2 - yl) phenyl) quinoline) (化合物 E) と 8 - ヒドロキシキノリノレートリチウム (8 - hydroxyquinolate) lithium、Li q) を同時に 1 : 1 比率で真空蒸着して 300 の厚さの電子輸送層を形成し、前記電子輸送層上部に 15 の Li q と 1200 の Al を順次に真空蒸着して陰極を形成することによって有機発光素子を作製した。

【0193】

前記有機発光素子は、5層の有機薄膜層を有する構造からなっており、具体的に以下の構造で作製した。

【0194】

ITO / A (700) / B (50) / C (1020) / EML [有機アロイ : D = X : 10%] (400) / E : Li q (300) / Li q (15) / Al (1200)

(X = 重量比)

実施例 4

実施例 1 による有機アロイの代わりに実施例 2 による有機アロイを用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0195】

比較例 6

実施例 1 による有機アロイの代わりに比較例 1 による有機材料、つまり、化合物 A - 3 3 単独ホストを用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0196】

比較例 7

実施例 1 による有機アロイの代わりに比較例 2 による有機材料、つまり、化合物 B - 10 単独ホストを用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0197】

比較例 8

実施例 1 による有機アロイの代わりに比較例 3 による有機材料、つまり、化合物 A - 33 および化合物 B - 10 の単純混合物を用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0198】

比較例 9

実施例 1 による有機アロイの代わりに比較例 4 による有機材料、つまり、化合物 B - 43 単独ホストを用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0199】

比較例 10

実施例 1 による有機アロイの代わりに比較例 5 による有機材料、つまり、化合物 A - 33 と化合物 B - 43 の単純混合物を用いたことを除き、実施例 3 と同様な方法で有機発光素子を作製した。

【0200】

評価 4

実施例 3、4 と比較例 6 ~ 10 による有機発光素子の発光効率および寿命特性を評価した。

【0201】

具体的な測定方法は下記のとおりであり、その結果は表 9 および表 10 に示した。

【0202】

(1) 電圧変化に応じた電流密度の変化測定

製造された有機発光素子に対して、電圧を 0 V から 10 V まで上昇させながら電流 - 電圧計 (Keithley 2400) を用いて単位素子に流れる電流値を測定し、測定された電流値を面積で割って結果を得た。

【0203】

10

20

30

40

50

(2) 電圧変化に応じた輝度の変化測定

製造された有機発光素子に対して、電圧を0 Vから10 Vまで上昇させながら輝度計 (Minolta Cs-1000A) を用いてその時の輝度を測定して結果を得た。

【0204】

(3) 発光効率の測定

前記(1)および(2)から測定された輝度と電流密度および電圧を用いて同一の電流密度 (10 mA/cm^2) の電流効率 (cd/A) を計算した。

【0205】

(4) 寿命の測定

輝度 (cd/m^2) を 6000 cd/m^2 に維持し、電流効率 (cd/A) が97%に減少する時間を測定して結果を得た

【0206】

【表9】

	ホスト	発光効率 (cd/A)	寿命T97 (h)
実施例3	A-33+B-10 有機アロイ	47.7	450
比較例6	A-33	31.1	150
比較例7	B-10	34.8	10
比較例8	A-33+B-10単純混合物	45.1	350

【0207】

【表10】

	ホスト	発光効率 (cd/A)	寿命T97 (h)
実施例4	A-33+B-43 有機アロイ	47.8	900
比較例6	A-33	31.1	150
比較例9	B-43	2.6	10
比較例10	A-33+B-43単純混合物	44.0	720

【0208】

表9および表10を参照すれば、実施例3による有機発光素子は、比較例6～8による有機発光素子と比較して発光効率および寿命特性が同等か、または改善されたことを確認でき、実施例4による有機発光素子は、比較例6、9および10による有機発光素子と比較して発光効率および寿命特性が同等か、または改善されたことを確認できる。これによって、有機アロイを用いた有機発光素子は、単一有機化合物またはこれらの単純混合物を用いた有機発光素子と比較して同等か、またはそれより改善された性能を有することを確認できる。

【0209】

本発明は、前記実施例に限定されず、互いに異なる多様な形態に製造することができ、本発明が属する技術分野における通常の知識を有する者は、本発明の技術的な思想や必須の特徴を変更することなく他の具体的な形態に実施可能であることを理解するはずである。したがって、以上で記述した実施例は、すべての面で例示的なものであり、限定的なものではないことを理解しなければならない。

【符号の説明】

【0210】

100、200：有機発光素子

105：有機層

110：陰極

120：陽極

130：発光層

10

20

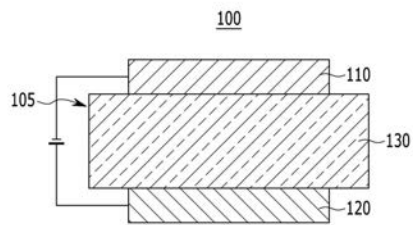
30

40

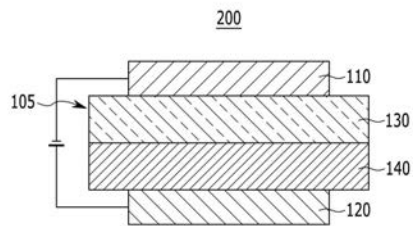
50

1 4 0 : 正孔補助層

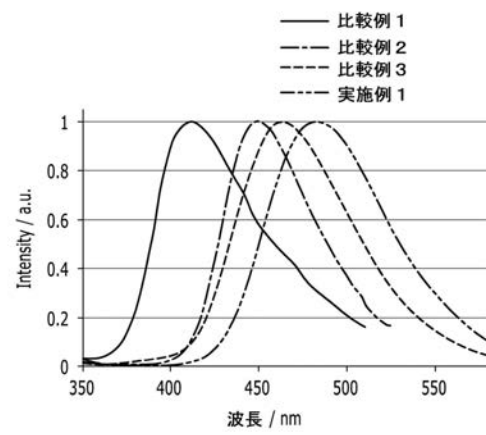
【 図 1 】



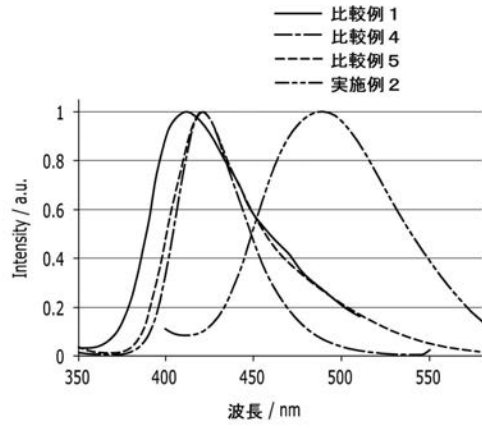
【 図 2 】



【 図 3 】



【 図 4 】



【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/KR2014/005306

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER C09K 11/06(2006.01)i, H01L 51/50(2006.01)i According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC																				
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C09K 11/06; B32B 9/00; H05B 33/14; H01L 51/50 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Korean Utility models and applications for Utility models: IPC as above Japanese Utility models and applications for Utility models: IPC as above Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) eKOMPASS (KIPO internal) & Keywords: organic compound, organic alloy, OLED																				
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT <table border="1"> <thead> <tr> <th>Category*</th> <th>Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages</th> <th>Relevant to claim No.</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>A</td> <td>US 5853905 A (SO, Franky et al.) 29 December 1998 See column 4, line 50 - column 5, line 18 and the claims.</td> <td>1-20</td> </tr> <tr> <td>A</td> <td>Shen, Jun et al. Carrier transport in organic alloy light emitting diodes, Journal of Applied Physics (2000), 87(8), 3891-3895. See the entire document.</td> <td>1-20</td> </tr> <tr> <td>A</td> <td>Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in alloy-based organic light-emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 295-303. See the entire document.</td> <td>1-20</td> </tr> <tr> <td>A</td> <td>Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in organic alloy light emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 347-350. See the entire document.</td> <td>1-20</td> </tr> <tr> <td>A</td> <td>Choong, Vi-En et al. Efficient and durable organic alloys for electroluminescent displays, Journal of Physics D: Applied Physics (2000), 33(7), 760-763. See the entire document.</td> <td>1-20</td> </tr> </tbody> </table>			Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	A	US 5853905 A (SO, Franky et al.) 29 December 1998 See column 4, line 50 - column 5, line 18 and the claims.	1-20	A	Shen, Jun et al. Carrier transport in organic alloy light emitting diodes, Journal of Applied Physics (2000), 87(8), 3891-3895. See the entire document.	1-20	A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in alloy-based organic light-emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 295-303. See the entire document.	1-20	A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in organic alloy light emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 347-350. See the entire document.	1-20	A	Choong, Vi-En et al. Efficient and durable organic alloys for electroluminescent displays, Journal of Physics D: Applied Physics (2000), 33(7), 760-763. See the entire document.	1-20
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.																		
A	US 5853905 A (SO, Franky et al.) 29 December 1998 See column 4, line 50 - column 5, line 18 and the claims.	1-20																		
A	Shen, Jun et al. Carrier transport in organic alloy light emitting diodes, Journal of Applied Physics (2000), 87(8), 3891-3895. See the entire document.	1-20																		
A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in alloy-based organic light-emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 295-303. See the entire document.	1-20																		
A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in organic alloy light emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 347-350. See the entire document.	1-20																		
A	Choong, Vi-En et al. Efficient and durable organic alloys for electroluminescent displays, Journal of Physics D: Applied Physics (2000), 33(7), 760-763. See the entire document.	1-20																		
☐ Further documents are listed in the continuation of Box C. ☒ See patent family annex.																				
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family																				
Date of the actual completion of the international search 30 SEPTEMBER 2014 (30.09.2014)		Date of mailing of the international search report 30 SEPTEMBER 2014 (30.09.2014)																		
Name and mailing address of the ISA/KR  Korean Intellectual Property Office Government Complex-Daejeon, 189 Seousa-ro, Daejeon 302-701, Republic of Korea Facsimile No. 82-42-472-7140		Authorized officer Telephone No.																		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT
Information on patent family members

International application No.

PCT/KR2014/005306

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member	Publication date
US 05853905 A	29/12/1998	NONE	

국제조사보고서		국제출원번호 PCT/KR2014/005306
A. 발명이 속하는 기술분류(국제특허분류(IPC)) C09K 11/06(2006.01)i, H01L 51/50(2006.01)i		
B. 조사된 분야 조사된 최소문헌(국제특허분류를 기재) C09K 11/06; B32B 9/00; H05B 33/14; H01L 51/50 조사된 기술분야에 속하는 최소문헌 이외의 문헌 한국등록실용신안공보 및 한국공개실용신안공보: 조사된 최소문헌란에 기재된 IPC 일본등록실용신안공보 및 일본공개실용신안공보: 조사된 최소문헌란에 기재된 IPC		
국제조사에 이용된 전산 데이터베이스(데이터베이스의 명칭 및 검색어(해당하는 경우)) eKOMPASS(특허청 내부 검색시스템) & 키워드: 유기합화물, organic alloy, OLED		
C. 관련 문헌		
카테고리*	인용문헌명 및 관련 구절(해당하는 경우)의 기재	관련 청구항
A	US 5853905 A (SO; FRANKY 외 3명) 1998.12.29 컬럼 4, 라인 50 - 컬럼 5, 라인 18 및 특허청구범위 참조.	1-20
A	Shen, Jun et al. Carrier transport in organic alloy light emitting diodes, Journal of Applied Physics (2000), 87(8), 3891-3895. 문서 전체 참조.	1-20
A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in alloy-based organic light-emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 295-303. 문서 전체 참조.	1-20
A	Kishore, V. V. N. et al. Transient electroluminescence in organic alloy light emitting diodes, Synthetic Metals (2004), 146(3), 347-350. 문서 전체 참조.	1-20
A	Choong, Vi-En et al. Efficient and durable organic alloys for electroluminescent displays, Journal of Physics D: Applied Physics (2000), 33 (7), 760-763. 문서 전체 참조.	1-20
☐ 추가 문헌이 C(계속)에 기재되어 있습니다. ☒ 대응특허에 관한 별지를 참조하십시오.		
* 인용된 문헌의 특별 카테고리: “A” 특별히 관련이 없는 것으로 보이는 일반적인 기술수준을 정의한 문헌 “E” 국제출원일보다 빠른 출원일 또는 우선일을 가지나 국제출원일 이후에 공개된 선출원 또는 특허 문헌 “L” 우선권 주장에 의문을 제기하는 문헌 또는 다른 인용문헌의 공개일 또는 다른 특별한 이유(이유를 명시)를 밝히기 위하여 인용된 문헌 “O” 구두 개시, 사용, 전시 또는 기타 수단을 언급하고 있는 문헌 “P” 우선일 이후에 공개되었으나 국제출원일 이전에 공개된 문헌 “T” 국제출원일 또는 우선일 후에 공개된 문헌으로, 출원과 상충하지 않으며 발명의 기초가 되는 원리나 이론을 이해하기 위해 인용된 문헌 “X” 특별한 관련이 있는 문헌. 해당 문헌 하나만으로 청구된 발명의 신규성 또는 진보성이 없는 것으로 본다. “Y” 특별한 관련이 있는 문헌. 해당 문헌이 하나 이상의 다른 문헌과 조합하는 경우로 그 조합이 당업자에게 자명한 경우 청구된 발명은 진보성이 없는 것으로 본다. “&” 동일한 대응특허문헌에 속하는 문헌		
국제조사의 실제 완료일 2014년 09월 30일 (30.09.2014)	국제조사보고서 발송일 2014년 09월 30일 (30.09.2014)	
ISA/KR의 명칭 및 우편주소 대한민국 특허청 (302-701) 대전광역시 서구 청사로 189, 4동 (둔산동, 정부대전청사) 팩스 번호 +82-42-472-7140	심사관 오세주 전화번호 +82-42-481-5596	

서식 PCT/ISA/210 (두 번째 용지) (2009년 7월)



국제조사보고서
대응특허에 관한 정보

국제출원번호

PCT/KR2014/005306

국제조사보고서에서 인용된 특허문헌	공개일	대응특허문헌	공개일
US 05853905 A	1998/12/29	없음	

フロントページの続き

(51) Int. Cl.

F I

テーマコード (参考)

C 0 7 D 209/86

(81) 指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), EP(AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ

(72) 発明者 パク, ソン - ハ

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 カン, キ - ウク

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 カン, ウ - ス

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 キム, ハン

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 オ, チェ - チン

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 リュ, トン - キュ

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 イ, サン - シン

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 イ, ハン - イル

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 ミン, ソ - ヒョン

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 パク, ミン - チ

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

(72) 発明者 ヨ, ウン - ソン

大韓民国, 4 3 7 - 7 1 1 キョンギ - ド, イワン - シ, コサン - ロ 5 6, C / O チェイル
インダストリーズ インコーポレイテッド

F ターム(参考) 3K107 AA01 BB01 CC03 CC21 DD53 DD59 DD68 DD69 FF05 FF13

FF14 GG28

4C063 AA03 BB02 CC12 DD08 EE10

4C204 BB05 BB09 CB25 EB01 FB07 GB13

专利名称(译)	有机光电器件用有机合金，有机光电器件和显示器件		
公开(公告)号	JP2016535942A	公开(公告)日	2016-11-17
申请号	JP2016547818	申请日	2014-06-17
[标]申请(专利权)人(译)	三星斯笛爱股份有限公司		
申请(专利权)人(译)	三星公司Esudiai，有限的		
[标]发明人	パクソンハ カンキウク カンウス キムハン オチェチン リュトンキュ イサンシン イハンイル ミンソヒョン パクミンチ ヨウンソン		
发明人	パク,ソン-ハ カン,キ-ウク カン,ウ-ス キム,ハン オ,チェ-チン リュ,トン-キュ イ,サン-シン イ,ハン-イル ミン,ソ-ヒョン パク,ミン-チ ヨ,ウン-ソン		
IPC分类号	H01L51/50 C09K11/06 C07D251/24 C07D401/14 C07D209/86		
CPC分类号	C09K11/02 C09K11/06 C09K2211/1007 C09K2211/1011 C09K2211/1029 C09K2211/1044 C09K2211/1059 C09K2211/1088 C09K2211/1092 H01L51/0052 H01L51/0054 H01L51/0067 H01L51/0072 H01L51/5016 Y02E10/549 H01L51/0034 H01L51/5012		
FI分类号	H05B33/14.B C09K11/06.650 C09K11/06.645 C07D251/24 C07D401/14 C07D209/86		
F-TERM分类号	3K107/AA01 3K107/BB01 3K107/CC03 3K107/CC21 3K107/DD53 3K107/DD59 3K107/DD68 3K107/DD69 3K107/FF05 3K107/FF13 3K107/FF14 3K107/GG28 4C063/AA03 4C063/BB02 4C063/CC12 4C063/DD08 4C063/EE10 4C204/BB05 4C204/BB09 4C204/CB25 4C204/EB01 4C204/FB07 4C204/GB13		
优先权	1020130121569 2013-10-11 KR		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

至少两种有机化合物的有机合金（有机合金），其中至少两种有机化合物包括第一有机化合物和第二有机化合物以及在10-3torr或更小的第一有机化合物。第二有机化合物的蒸发温度，有机合金，第一有机化合物，第二有机化合物以及第一有机化合物和第二有机化合物的发射波长之差为20℃以下。对于发射波长不同于简单混合物的发射波长的用于有机光电子装置的有机合金，包含该有机合金的有机光电子装置和显示装置。

100

