

(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2005-255986

(P2005-255986A)

(43) 公開日 平成17年9月22日(2005.9.22)

(51) Int. Cl. ⁷	F I	テーマコード (参考)
C09K 11/06	C09K 11/06 645	3K007
H05B 33/14	C09K 11/06 650	4C055
// C07D 209/82	C09K 11/06 655	4C204
C07D 213/16	C09K 11/06 660	
C07D 213/38	C09K 11/06 690	

審査請求 未請求 請求項の数 20 O L (全 133 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2005-29593 (P2005-29593)
 (22) 出願日 平成17年2月4日(2005.2.4)
 (31) 優先権主張番号 特願2004-33136 (P2004-33136)
 (32) 優先日 平成16年2月10日(2004.2.10)
 (33) 優先権主張国 日本国(JP)

(71) 出願人 000005968
 三菱化学株式会社
 東京都港区芝五丁目33番8号
 (74) 代理人 100103997
 弁理士 長谷川 暁司
 (72) 発明者 佐藤 秀樹
 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番
 地 株式会社三菱化学科学技術研究センタ
 ー内
 (72) 発明者 塩谷 武
 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番
 地 株式会社三菱化学科学技術研究センタ
 ー内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 発光層形成材料及び有機電界発光素子

(57) 【要約】

【課題】

燐光ドーパント材料を使用した有機電界発光素子において、燐光特有の高い発光効率を維持しながら、連続駆動時に輝度低下の少ない長寿命な素子を提供する。

【解決手段】

異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を組み合わせる、発光層形成材料において、該異なる2種類以上の電荷輸送性化合物の励起三重項準位(T₁)が、2.2 eV以上であることを特徴とする、発光層形成材料。

【選択図】なし

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

異なる 2 種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第 7 ~ 11 族から選ばれる少なくとも 1 つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を組み合わせる、発光層形成材料において、
該異なる 2 種類以上の電荷輸送性化合物の励起三重項準位 (T 1) が、2 . 2 e V 以上であることを特徴とする、発光層形成材料。

【請求項 2】

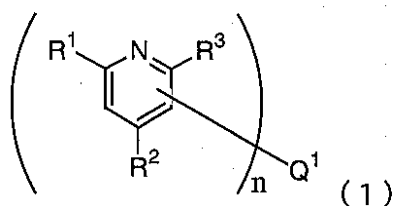
該異なる 2 種類以上の電荷輸送性化合物の少なくとも 1 つが、ピリジン環を有する化合物であることを特徴とする、請求項 1 に記載の発光層形成材料。

10

【請求項 3】

該ピリジン環を有する化合物が、下記一般式 (1) で示される化合物である、請求項 2 に記載の発光層形成材料。

【化 1】



20

(一般式 (1) 中、

$R^1 \sim R^3$ は、各々独立に、任意の置換基を表す。

ピリジン環の 3 位、5 位は、置換されていてもよい。

n は、1 ~ 8 の整数である。

n が 1 の時の、 Q^1 は、ピリジン環の置換基或いは水素原子である。

n が 2 以上の時の、 Q^1 は、 n 個の連結基である。

Q^1 は、ピリジン環の 2 ~ 6 位のいずれか 1 つと直接結合する。但し、 Q^1 が、ピリジン環の 2 , 4 , 6 位のいずれかに結合する場合は、その結合位置にある $R^1 \sim R^3$ のいずれかが Q^1 となる。

30

n が 2 以上の時、化合物中に複数個含まれる $R^1 \sim R^3$ は、それぞれ同一であっても異なってもよい。

また、 n が 2 以上の時、ピリジン環が Q^1 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。)

【請求項 4】

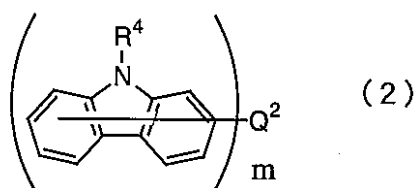
該異なる 2 種類以上の電荷輸送性化合物の少なくとも 1 つが、カルバゾール環を有する化合物であることを特徴とする、請求項 1 ~ 3 のいずれか一項に記載の発光層形成材料。

【請求項 5】

該カルバゾール環を有する化合物が、下記一般式 (2) で示される化合物である、請求項 4 記載の発光層形成材料。

40

【化 2】



(一般式 (2) 中、

50

R^4 は、水素原子、任意の置換基或いは Q^2 を表す。

カルバゾール環は、 R^4 以外にも置換基を有していても良い。

m は、1～6の整数である。

m が1の時の、 Q^2 は、カルバゾール環の置換基或いは水素原子である。

m が2以上の時の、 Q^2 は、 m 個の連結基である。

Q^2 は、カルバゾール環の1～9位のいずれか1つ、または R^4 と直接結合する。但し、 Q^2 が、カルバゾール環の9位に結合する場合は、 R^4 が Q^2 となる。

m が2以上の時の、化合物中に複数個含まれる R^4 は、それぞれ同一であっても異なってもよい。

また、 m が2以上の時、カルバゾール環が Q^2 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。) 10

【請求項6】

ホスト材料が、異なる2種類の電荷輸送性化合物からなり、該異なる2種類の電荷輸送性化合物が、それぞれ、前記ピリジン環を有する化合物及び前記カルバゾール環を有する化合物である、請求項1～5のいずれか一項に記載の発光層形成材料。

【請求項7】

ホスト材料が、異なる2種類の電荷輸送性化合物からなり、該異なる2種類の電荷輸送性化合物が、それぞれ、上記一般式(1)で表される化合物及び上記一般式(2)で表される化合物である、請求項6に記載の発光層形成材料。

【請求項8】 20

周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属が、ルテニウム、ロジウム、パラジウム、銀、レニウム、オスミウム、イリジウム、白金、および金から選ばれることを特徴とする、請求項1～7のいずれか一項に記載の発光層形成材料。

【請求項9】

基板上に、少なくとも、陽極、陰極およびこれら両極間に設けられた発光層を有する有機電界発光素子において、

該発光層が、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、

周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を含有し、該異なる2種類以上の電荷輸送性化合物の励起三重項準位(T_1)が2.2 eV以上であることを特徴とする、有機電界発光素子。 30

【請求項10】

該異なる2種類以上の電荷輸送性化合物の1つが、ピリジン環を有する化合物である、請求項9に記載の有機電界発光素子。

【請求項11】

該ピリジン環を有する化合物が、上記一般式(1)で示される化合物である、請求項10に記載の有機電界発光素子。

【請求項12】

該異なる2種類以上の電荷輸送性化合物の1つが、カルバゾール環を有する化合物である、請求項9～11のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

【請求項13】 40

該カルバゾール環を有する化合物が、上記一般式(2)で示される化合物である、請求項12に記載の有機電界発光素子。

【請求項14】

前記ホスト材料が、異なる2種類の電荷輸送性化合物からなり、該異なる2種類の電荷輸送性化合物が、それぞれ、ピリジン環を有する化合物及びカルバゾール環を有する化合物である、請求項9～13のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

【請求項15】

前記ホスト材料が、異なる2種類の電荷輸送性化合物からなり、該異なる2種類の電荷輸送性化合物が、それぞれ、上記一般式(1)で表される化合物及び上記一般式(2)で表される化合物である、請求項14に記載の有機電界発光素子。 50

【請求項 16】

前記周期律表第 7 ~ 11 族から選ばれる少なくとも 1 つの金属が、ルテニウム、ロジウム、パラジウム、銀、レニウム、オスミウム、イリジウム、白金、および金から選ばれることを特徴とする、請求項 9 ~ 15 のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

【請求項 17】

該発光層と陰極との間に、電子輸送層を有することを特徴とする、請求項 9 ~ 16 のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

【請求項 18】

該発光層の陰極側界面に接して、正孔阻止層を有することを特徴とする、請求項 9 ~ 17 のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

10

【請求項 19】

該正孔阻止層が、前記一般式 (1) で示される電荷輸送性化合物を含有する、請求項 18 に記載の有機電界発光素子。

【請求項 20】

前記発光層と陽極との間に、正孔輸送層を有することを特徴とする、請求項 9 ~ 19 のいずれか一項に記載の有機電界発光素子。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、発光層形成材料及び有機電界発光素子に関するもので、詳しくは、発光効率

20

が高く、連続駆動時の輝度低下の少ない有機電界発光素子に関するものである。

【背景技術】

【0002】

従来、薄膜型の電界発光 (EL) 素子としては、無機材料の II - VI 族化合物半導体である ZnS、CaS、SrS 等に、発光中心である Mn や希土類元素 (Eu、Ce、Tb、Sm 等) をドーブしたものが一般的であるが、上記の無機材料から作製した EL 素子は、

1) 交流駆動が必要 (50 ~ 1000 Hz)、

2) 駆動電圧が高い (~ 200 V)、

3) フルカラー化が困難 (特に青色)、

4) 周辺駆動回路のコストが高い、という問題点を有している。

30

【0003】

しかし、近年、上記問題点の改良のため、有機薄膜を用いた EL 素子の開発が行われるようになった。特に、発光効率を高めるため、電極からのキャリア注入の効率向上を目的として電極の種類最適化を行い、芳香族ジアミンから成る正孔輸送層と 8 - ヒドロキシキノリンのアルミニウム錯体から成る発光層とを設けた有機電界発光素子の開発 (非特許文献 1 参照: Appl. Phys. Lett., 51 巻, 913 頁, 1987 年) により、従来のアントラセン等の単結晶を用いた EL 素子と比較して発光効率の大幅な改善がなされている。また、例えば、8 - ヒドロキシキノリンのアルミニウム錯体をホスト材料として、クマリン等のレーザー用蛍光色素をドーブすること (非特許文献 2 参照: J. Appl. Phys., 65 巻, 3610 頁, 1989 年) で、発光効率の向上や発光波長の変換等も行われており、実用特性に近づいて

40

【0004】

上記の様な低分子材料を用いた電界発光素子の他にも、発光層の材料として、ポリ (p - フェニレンビニレン)、ポリ [2 - メトキシ - 5 - (2 - エチルヘキシルオキシ) - 1,4 - フェニレンビニレン]、ポリ (3 - アルキルチオフェン) 等の高分子材料を用いた電界発光素子の開発や、ポリビニルカルバゾール等の高分子に低分子の発光材料と電子移動材料を混合した素子の開発も行われている。

【0005】

素子の発光効率を上げる試みとして、蛍光ではなく燐光を用いることも検討されている。燐光を用いる、即ち、三重項励起状態からの発光を利用すれば、従来の蛍光 (一重項)

50

を用いた素子と比べて、最大で4倍の効率向上が期待される。この目的のためにクマリン誘導体やベンゾフェノン誘導体を発光層とすることが検討されたが（非特許文献3参照：第51回応用物理学会連合講演会、28a-PB-7、1990年）、極めて低い輝度しか得られなかった。その後、三重項状態を利用する試みとして、ユーロピウム錯体を用いることが検討されてきたが、これも高効率の発光には至らなかった。

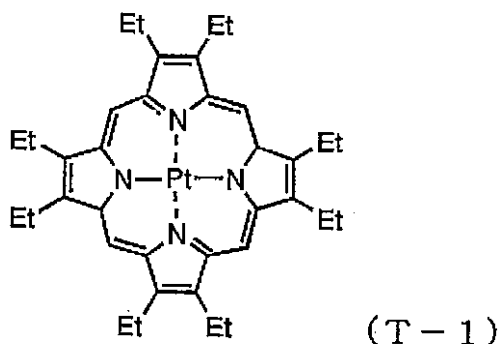
【0006】

最近、以下に示す白金錯体（T-1）を用いることで、高効率の赤色発光が可能なことが報告された（非特許文献4：Nature, 395巻, 151頁, 1998年）。その後、以下に示すイリジウム錯体（T-2）を発光層にドーブすることで、さらに緑色発光で効率が大きく改善されている（非特許文献5：Appl. Phys. Lett., 75巻, 4頁, 1999年）。

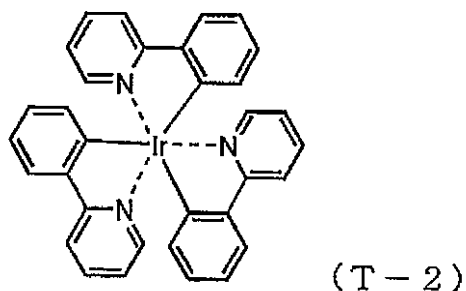
10

【0007】

【化1】



20



30

【0008】

有機電界発光素子をフラットパネル・ディスプレイ等の表示素子に応用するためには、素子の発光効率を改善すると同時に駆動時の安定性を十分に確保する必要がある。

しかしながら、前述の文献に記載の燐光分子（T-2）を用いた有機電界発光素子は、高効率発光ではあるが、駆動安定性が実用には不十分であり（非特許文献6参照：Jpn. J. Appl. Phys., 38巻, L1502頁, 1999年）、高効率な表示素子の実現は困難な状況である。

40

【0009】

これら燐光素子の寿命を改善することを目的として、Balq (aluminum(III) bis(2-methyl-8-quinolinato)4-phenylphenolate) やSAIq (aluminum(III) bis(2-methyl-8-quinolinato) triphenylsilanolate) などのアルミニウム錯体系正孔阻止材料が盛んに用いられ、一定の長寿命化に成功している（非特許文献7参照：Appl. Phys. Lett., 81巻, 162頁, 2002年）。

【0010】

しかし、上記化合物では正孔阻止能が十分でないために、素子の発光効率が不十分であったり、正孔の一部が正孔阻止材料を通過して電子輸送層へ抜けてしまうことによって電子輸送層材料の酸化劣化が起こったりする問題があった。

50

また、燐光素子の寿命を改善することを目的とした別の手法として特許文献1 (US2002/0074935 A1) には、NPD (N,N'-diphenyl-N,N'-bis-alpha-naphthylbenzidine) とAlq3 (8-ヒドロキシキノリンのアルミニウム錯体) を混合したホスト材料と、これにPtOEP (2,3,7,8,12,12,17,18-octaethyl-21H,23H-porphineplatinum II)、または、BTPIr (bis(2-(2'-benzo[4,5-a]thienylpyridinato-N,C3')iridium(III)-acetylacetonate) を燐光ドーパントとすることが記載されている。

【0011】

しかし、上記特許文献1では赤色のドーパント材料にしか適用できず、フルカラー表示に必要な緑色燐光素子や青色燐光素子の長寿命化は実現できていなかった。この理由としてはNPDやAlq3は励起三重項準位(T1)が低いと推察される。

10

上述の理由から、発光層中での速やかな電荷の再結合とドーパントの高発光効率の実現、あるいは発光層を通過する正孔が電子輸送層へ抜けるのを阻止すること、および正孔阻止材料自体が電気的酸化還元耐久性を有していることが必要であり、高発光効率かつ安定な素子を作製するための材料および素子構造に対して、更なる改良検討が望まれていた。

【特許文献1】米国特許出願公開第2002/0074935号明細書

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

【非特許文献2】J. Appl. Phys., 65巻, 3610頁, 1989年

【非特許文献3】第51回応用物理学会連合講演会、28a-PB-7、1990年

【非特許文献4】Nature, 395巻, 151頁, 1998年

【非特許文献5】Appl. Phys. Lett., 75巻, 4頁, 1999年

20

【非特許文献6】Jpn. J. Appl. Phys., 38巻, L1502頁, 1999年

【非特許文献7】Appl. Phys. Lett., 81巻, 162頁, 2002年

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0012】

本発明は、燐光ドーパント材料を使用した有機電界発光素子において、燐光特有の高い発光効率を維持しながら、連続駆動時に輝度低下の少ない長寿命な素子を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0013】

本発明者らが、鋭意検討した結果、励起三重項準位(T1)が2.2 eV以上の異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料を用いることにより、燐光ドーパント材料を使用した有機電界発光素子において、高効率発光を維持したまま長寿命化できることがわかり、本発明に到達した。

30

尚、ここで言う「異なる2種類以上の電荷輸送性化合物」とは、少なくとも1つは正孔輸送性を有する材料であり、少なくとも1つは電子輸送性を有する材料である。

【0014】

このような、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料を用いることにより、発光層中での正孔または電子の輸送をそれぞれ正孔輸送性化合物または電子輸送性化合物が担う為、従来用いられてきたCBP等のカルバゾール化合物を単独でホストとして用いた場合と比べて、発光サイト(または再結合サイト)を発光層と隣接する層との界面付近から中心へ移動させることが可能である。これにより、発光層と隣接する層(正孔阻止層または正孔輸送層)の酸化または還元による劣化を押さえることが可能となり、燐光ドーパント材料を使用した有機電界発光素子において、長寿命化できるものと推測される。

40

【0015】

更に、励起三重項準位(T1)が2.2 eV以上の材料をホストとして用いることにより赤色のみならず、緑や青等の、より短波長に発光を有する燐光ドーパントを効率よく発光させることが可能となる。

すなわち、本発明は、励起三重項準位(T1)が2.2 eV以上の異なる2種類以上の

50

電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を組み合わせる、発光層形成材料、及び、基板上に、少なくとも、陽極、陰極およびこれら両極間に設けられた発光層を有する有機電界発光素子において、該発光層が、励起三重項準位(T1)が2.2 eV以上の異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を含有することを特徴とする、有機電界発光素子に存する。

【発明の効果】

【0016】

本発明の発光層形成材料を用いた有機電界発光素子によれば、高効率でかつ連続駆動時の輝度低下の少ない長寿命な素子の実現できる。特に、今まで困難であった緑色燐光素子や青色燐光素子でも高効率かつ長寿命な素子が可能となる。

10

従って、本発明による有機電界発光素子はフラットパネル・ディスプレイ(例えばOAコンピュータ用や壁掛けテレビ)、車載表示素子、携帯電話表示や面発光体としての特徴を生かした光源(例えば、複写機の光源、液晶ディスプレイや計器類のバックライト光源)、表示板、標識灯への応用が考えられ、その技術的価値は大きいものである。

【発明を実施するための最良の形態】

【0017】

以下に記載する構成要件の説明は、本発明の実施態様の一例(代表例)であり、これらの内容に特定はされない。

20

本発明は、励起三重項準位(T1)が2.2 eV以上の異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を組み合わせる、発光層形成材料である。

【0018】

該発光層形成材料の形態としては、2種類以上の電荷輸送性化合物(ホスト材料)、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体(ドーパント材料)が、

- a) 全てが混合された単一の組成物である形態
 - b) その一部が混合された組成物で、残部が単一の材料である組合せ(セット)形態、或いは、複数の、混合された組成物の組合せ(セット)形態、
 - c) 各化合物毎に、それぞれ個別に封入されるが、組合せ材料としてセットで供給される形態
- が挙げられる。

30

【0019】

a) としては、例えば、ホスト材料を構成する2種以上の電荷輸送性化合物、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体が、適宜、クロロホルム等の媒体とともに混合される。該媒体としては、クロロホルム、ジクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、クロロベンゼン等のハロゲン系溶媒、テトラヒドロフラン、エチレングリコールジメチルエーテル、アニソール等のエーテル系溶媒、N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセトアミド、N-メチルピロリドン等のアミド系溶媒、 γ -ブトラク톤、安息香酸メチル等のエステル系溶媒、シクロヘキサノン、アセトフェノン等のケトン系溶媒、ベンゼン、キシレン、ピリジン等の芳香族系溶媒等が挙げられる。

40

【0020】

b) としては、安定性や取扱い性(昇華性、媒体とする溶媒への可溶性等)を考慮して、適宜、a)で記述した媒体を共存させて、複数の電荷輸送性化合物と周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体とを、任意の組成物に分割し、組合せ(セット)形態とすることができる。中でも、ホスト材料とドーパント材料に分けて、封入し、組合せ材料としてセットで供給する形態が好ましい。

50

【0021】

c)としては、用いるホスト材料、ドーパント材料を個別に、適宜、媒体とともに封入する形態である。

なお、上記媒体中のホスト材料、ドーパント材料は、各々トータル濃度として、通常、0.01重量%以上、好ましくは0.1重量%以上、通常、50重量%以下、好ましくは10重量%以下の範囲で選択するのがよい。上限を超えると媒体中のホスト材料、ドーパント材料が析出しやすく、下限を下回ると均一な塗布膜が形成し難い。

(ホスト材料)異なる2種類以上の電荷輸送性化合物

本発明における「異なる2種類以上の電荷輸送性化合物」とは、少なくとも1つは正孔輸送性を有する化合物であり、少なくとも1つは電子輸送性を有する化合物であることが好ましい。

10

【0022】

これらの電荷輸送性化合物は、主として電荷の輸送を担うため、その電荷に対する安定性が求められる。つまり、正孔輸送性化合物については酸化安定性が、電子輸送性化合物については還元安定性がそれぞれ求められる。

また、発光層中では正孔および電子の両方が存在するため、発光層中の電荷輸送性化合物には輸送する電荷とは逆の電荷に対する安定性が良いことが、より好ましい。具体的には、正孔輸送性化合物については還元安定性が、電子輸送性化合物については酸化安定性がそれぞれ良いことがより好ましい。

【0023】

また、これらの電荷輸送性化合物は発光層と隣接する層、具体的には正孔輸送層や正孔阻止層等から移動してきた電荷(この場合それぞれ正孔、電子)を効率よく発光層中に移動することが求められる。その為、発光層中の電荷輸送性化合物、つまり、正孔輸送性化合物および電子輸送性化合物にはそれぞれ、発光層と隣接する正孔輸送層および正孔阻止層とのエネルギー障壁が少ないことが好ましい。

20

【0024】

更には、それぞれの電荷に対する移動度(正孔輸送性化合物の場合は正孔移動度、電子輸送性化合物の場合は電子移動度)が高いと、正孔輸送層や正孔阻止層等の発光層と隣接した層から移動してきた電荷を効率よく発光層中に取り込むことができ、素子の駆動電圧を下げる事が可能となるため、好ましい。

30

加えて、これらの電荷輸送性化合物には2.2 eV以上の励起三重項準位が求められる。励起三重項準位は発光色、並びに発光効率と相関があり、特に青色等の短波長で燐光を示すドーパント材料を効率よく発光させるためには、より高い励起三重項準位が必要となる。本発明の発光層に用いられる電荷輸送性化合物の励起三重項準位は通常2.2 eV以上であり、好ましくは2.4 eV以上、より好ましくは2.6 eV以上である。また、好ましくは3.4 eV以下であり、より好ましくは3.2 eV以下である。

【0025】

尚、燐光は励起三重項状態から基底状態への遷移によって生じる発光であり、励起三重項準位(T₁)は実験的に物質の燐光スペクトルを測定することにより求められる。通常、得られた燐光スペクトルの最もエネルギーの高い(波長の短い)ピーク波長(T₁[nm])から算出される。本発明で用いる励起三重項準位は5~10 K程度に冷却して測定した燐光スペクトルのT₁を用いて以下の関係式から求めた。

40

【0026】

$$T_1 [eV] = 1240 / T_1 [nm]$$

本発明で用いる異なる2種類以上の電荷輸送性化合物は、少なくとも1種以上の正孔輸送性化合物と、少なくとも1種以上の電子輸送性化合物であることが好ましい。但し、蒸着による薄膜形成を行う場合にはドーパント材料と併せると合計3種類以上となり薄膜形成が煩雑となるため、電荷輸送性化合物は2種類が好ましい。塗布による薄膜形成を行う場合は2種類以上用いることができるが、好ましくは4種以下更に好ましくは2種類である。

50

【0027】

本発明では、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物を用いることで、従来素子において発光層と隣接する層との界面付近に存在した発光位置（または再結合位置）を、界面付近から発光層の中心付近へ移動させることが可能となる。これにより、発光層と隣接する層（正孔阻止層または正孔輸送層）の酸化または還元による劣化を押さえることができ、燐光ドーパント材料を使用した有機電界発光素子の長寿命化が実現されるものである。

【0028】

すなわち、本発明で用いる電荷輸送性化合物（正孔輸送性材料および電子輸送性材料）の混合比（配合比）は、発光位置（または再結合位置）の調節を実現できるように適宜選定すればよい。これは用いる正孔輸送性化合物および電子輸送性化合物の電荷移動度や隣接する層とのエネルギー障壁（エネルギーギャップ）等に依存するためである。

このような電荷輸送性化合物の分子量は、通常、4000以下、好ましくは3000以下、より好ましくは2000以下であり、また通常200以上、好ましくは300以上、より好ましくは400以上である。分子量が上限値を越えると、昇華性が著しく低下して電界発光素子を製作する際に蒸着法を用いる場合において支障を来したり、あるいは有機溶媒などへの溶解性の低下や、合成工程で生じる不純物成分の増加に伴って、材料の高純度化（すなわち劣化原因物質の除去）が困難になる場合があり、また分子量が下限値を下回ると、ガラス転移温度および、融点、気化温度などが低下するため、耐熱性が著しく損なわれるおそれがある。

【0029】

発光層のホスト材料に求められるガラス転移温度はこれを用いた有機電界発光素子の用途に依存するが、通常80以上、より好ましくは100以上である。本発明では発光層のホスト材料として電荷輸送性化合物を2種類以上用いるが、その際のホスト材料のガラス転移温度（ $T_{g_{host}}$ ）は以下の式で表すことができる。

$$1 / T_{g_{host}} = (W_A / T_{g_A} + W_B / T_{g_B} + \dots)$$

$T_{g_{host}}$ ：発光層のホスト材料全体のガラス転移温度

T_{g_A} ：用いた電荷輸送性化合物Aのガラス転移温度

T_{g_B} ：用いた電荷輸送性化合物Bのガラス転移温度

W_A ：用いた電荷輸送性化合物Aの重量比

W_B ：用いた電荷輸送性化合物Bの重量比

2種類の電荷輸送性化合物を用いた場合は、以下の式であらわされる。

$$1 / T_{g_{host}} = (W_A / T_{g_A} + W_B / T_{g_B})$$

よって、 $T_{g_{host}}$ が通常で、80以上、より好ましくは100以上になるように用いる電荷輸送性化合物の種類、および配合比を選定することが求められる。

（電荷輸送性化合物の具体例）

（電子輸送性を有する化合物）

本発明で用いられる電荷輸送性化合物のうち電子輸送性を有する化合物としては、オキサジアゾール誘導体、トリアゾール誘導体、ジスチリルピフェニル誘導体、シロール誘導体、ベンズオキサゾール金属錯体、ベンゾチアゾール金属錯体、トリスベンズイミダゾリルベンゼン（米国特許第5,645,948号）、キノキサリン化合物（特開平6-207169号公報）、フェナントロリン誘導体（特開平5-331459号公報）、含ホウ素化合物（WO 00/40586号公報）、含ピリジン環化合物などが挙げられる。

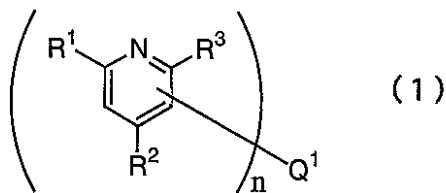
【0030】

上記の化合物のうち、ピリジン環を有する化合物は励起三重項準位（ T_1 ）が高く、より好ましい。

ピリジン環を有する化合物のうち、下記一般式（1）で示される化合物が更に好ましい。

【0031】

【化2】



【0032】

一般式(1)中、 $R^1 \sim R^3$ は、各々独立に、任意の置換基を表す。

ピリジン環の3位、5位は、置換されていてもよい。

n は、1～8の整数である。

n が1の時の、 Q^1 は、ピリジン環の置換基或いは水素原子である。

n が2以上の時の、 Q^1 は、 n 個の連結基である。

Q^1 は、ピリジン環の2～6位のいずれか1つと直接結合する。但し、 Q^1 が、ピリジン環の2, 4, 6位のいずれかに結合する場合は、その結合位置にある $R^1 \sim R^3$ のいずれかが Q^1 となる。

n が2以上の時、化合物中に複数個含まれる $R^1 \sim R^3$ は、それぞれ同一であっても異なってもよい。

また、 n が2以上の時、ピリジン環が Q^1 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。

(n)

前記一般式(1)で表される化合物の取りうる n の値は、1～8の整数であるが、分子内にピリジン環を2つ以上有している場合に優れた耐久性を発揮可能であり、これによって優れた電子輸送性と広い酸化還元電位差を発現する。他方、ピリジン環基が多すぎると化合物としての塩基性が強くなりすぎ、発光層やこれに接する層などに含まれる場合、長時間の電界印加により、発光層に含まれる錯体との間で配位子交換を生じる危険性がある。そうした観点から、 Q^1 と結合したピリジン環の数を表す n は2以上が好ましく、8以下が好ましく、6以下がより好ましく、4以下が更に好ましく、3以下が最も好ましい。

(一般式(1)の分子量等)

上記一般式(1)で表される化合物の分子量は、通常、4000以下、好ましくは3000以下、より好ましくは2000以下であり、また通常200以上、好ましくは300以上、より好ましくは400以上である。分子量が上限値を越えると、昇華性が著しく低下して電界発光素子を製作する際に蒸着法を用いる場合において支障を来したり、あるいは有機溶媒などへの溶解性の低下や、合成工程で生じる不純物成分の増加に伴って、材料の高純度化(すなわち劣化原因物質の除去)が困難になる場合があり、また分子量が下限値を下回ると、ガラス転移温度および、融点、気化温度などが低下するため、耐熱性が著しく損なわれるおそれがある。

【0033】

また、前記一般式(1)で表される化合物の好ましい総炭素数は、通常、300以下、好ましくは200以下、より好ましくは100以下であり、また通常15以上、好ましくは20以上、より好ましくは30以上である。

(Q^1)

本発明における連結基 Q^1 とは、基本的にピリジン環に連結する基であれば、特に制限はない。

【0034】

すなわち、 n が1の時の、 Q^1 は、ピリジン環の置換基或いは水素原子であり、 n が2以上の時の、 Q^1 は、 n 個の連結基である。

Q^1 は、ピリジン環の2～6位のいずれか1つと直接結合するが、 Q^1 が、ピリジン環の

10

20

30

40

50

2, 4, 6位のいずれかに結合する場合は、その結合位置にある $R^1 \sim R^3$ のいずれかが Q^1 となる。

【0035】

nが2以上の時、ピリジン環が Q^1 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。

ピリジン環の数を表す n が 2 以上であるとき、本発明に記載の連結基 Q^1 は、ピリジン環同士を繋ぐ直接結合、または（ジアリアルアミン骨格を持たない）任意の連結基を適用可能である。

【0036】

好ましくは、

直接結合、

置換基を有していてもよいアルケン基（アルケン由来の基）、

置換基を有していてもよいアルキン基（アルキン由来の基）、

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基（例えばベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテンなど由来の n 価の基が含まれる）

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基（例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ペリミジン環、キナゾリン環、キナゾリノン環、アズレン環など由来の n 価の基が含まれる）、

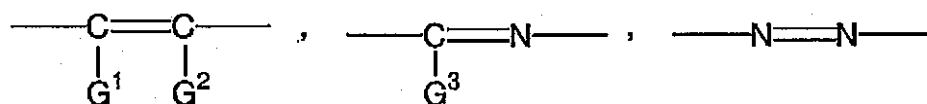
或いは、これらが2つ以上連結してなる基、
などが挙げられる。

【0037】

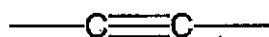
電氣的酸化還元耐久性の観点からは、1分子中に含まれる2以上のピリジン環が、連結基 Q^1 を介して互いに共役関係にある化合物が好ましい。このような化合物とするためには、ピリジン環間が、直接結合、

【0038】

【化3】



(cis-, trans- のいずれでも可)



【0039】

またはこれらを組み合わせてなる部分構造で連結されている場合が好ましい。（ G^1 ないし G^3 は各々独立に、水素原子または任意の置換基を表すか、あるいは、 Q^1 の例として前述した芳香族炭化水素や芳香族複素環の一部を構成する。なお、同一の Q^1 基中に含まれる G^1 ないし G^3 は、各々、同一であっても異なってもよい。）

これらの中でも、ピリジン環間が

【0040】

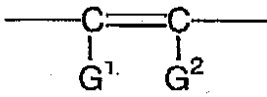
10

20

30

40

【化 4】



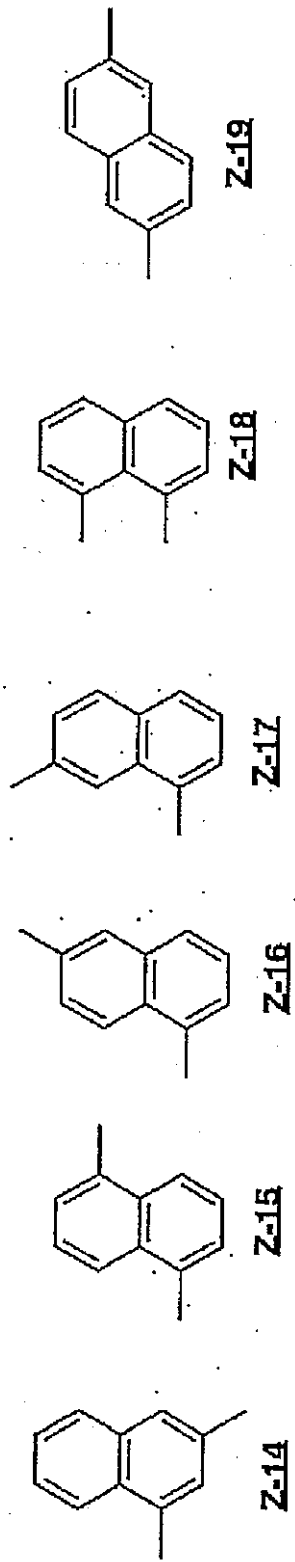
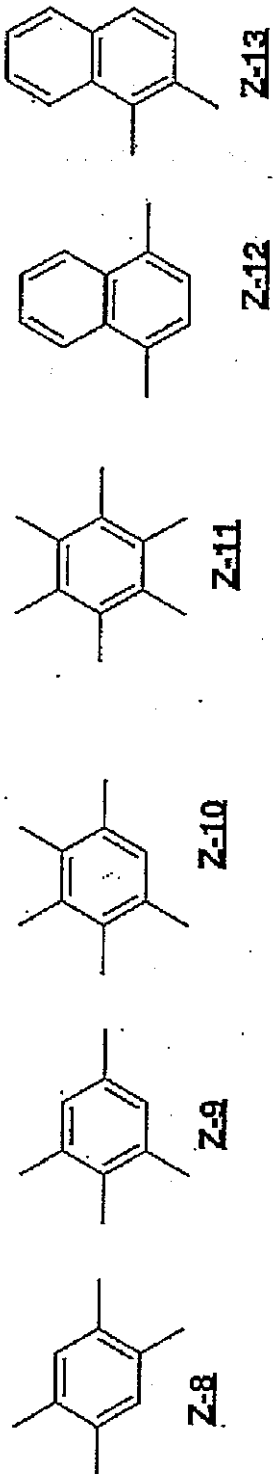
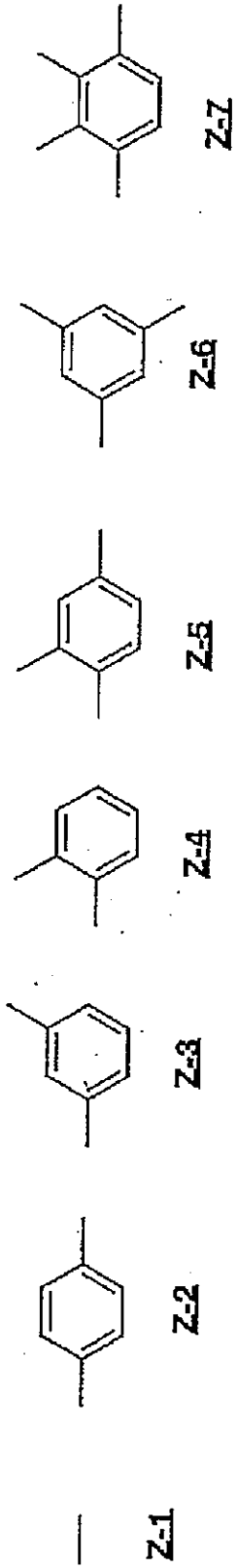
【0041】

で表される構造で結合されている場合がより好ましく、さらに G¹ および G² が、Q¹ 基における芳香族炭化水素基の一部を構成する場合は、特に好ましい。

連結基 Q¹ として、好ましい具体例を以下に示す (Z - 1 ~ Z - 173)。

【0042】

【化5】



10

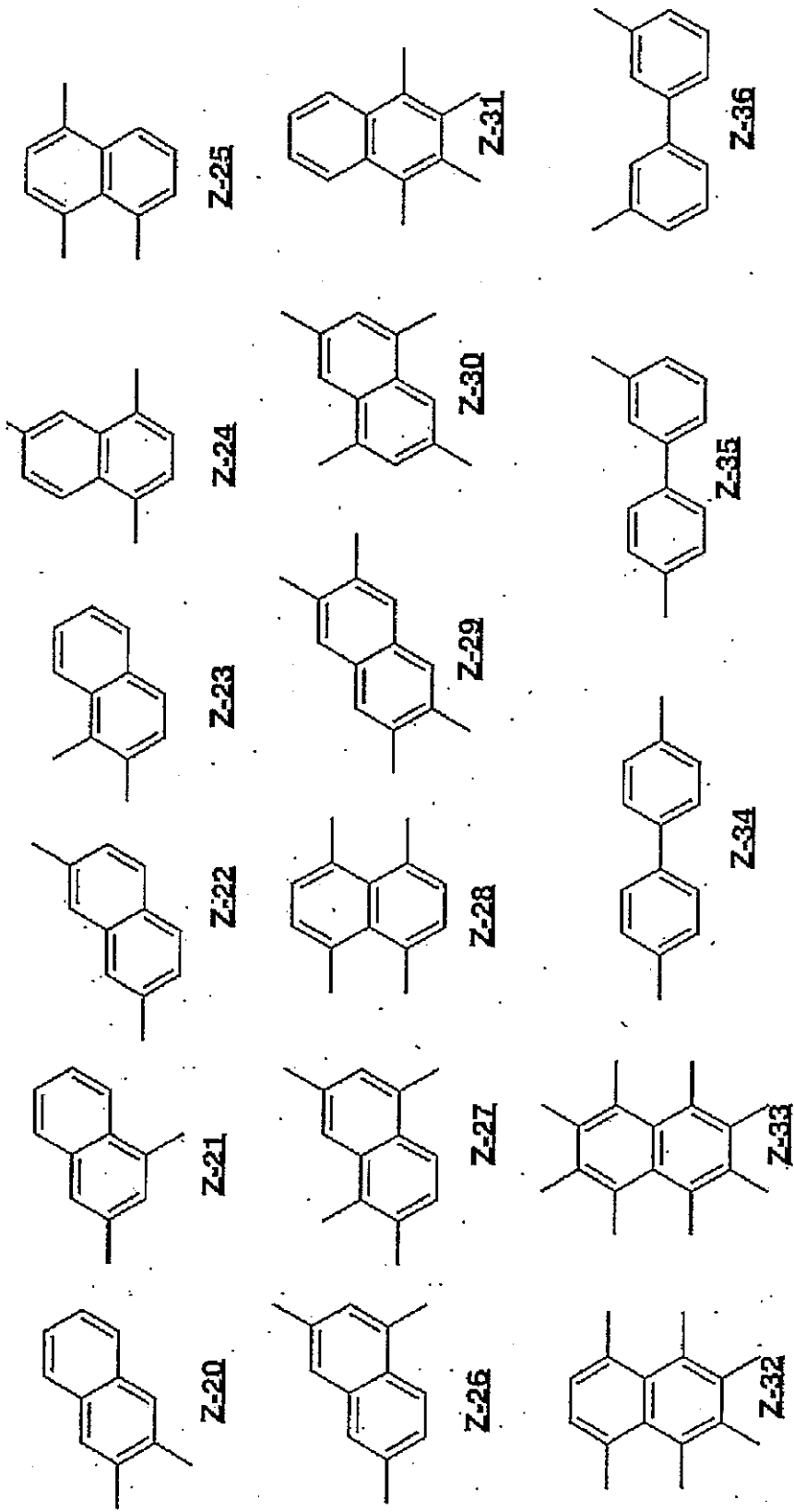
20

30

40

【0043】

【化 6】



10

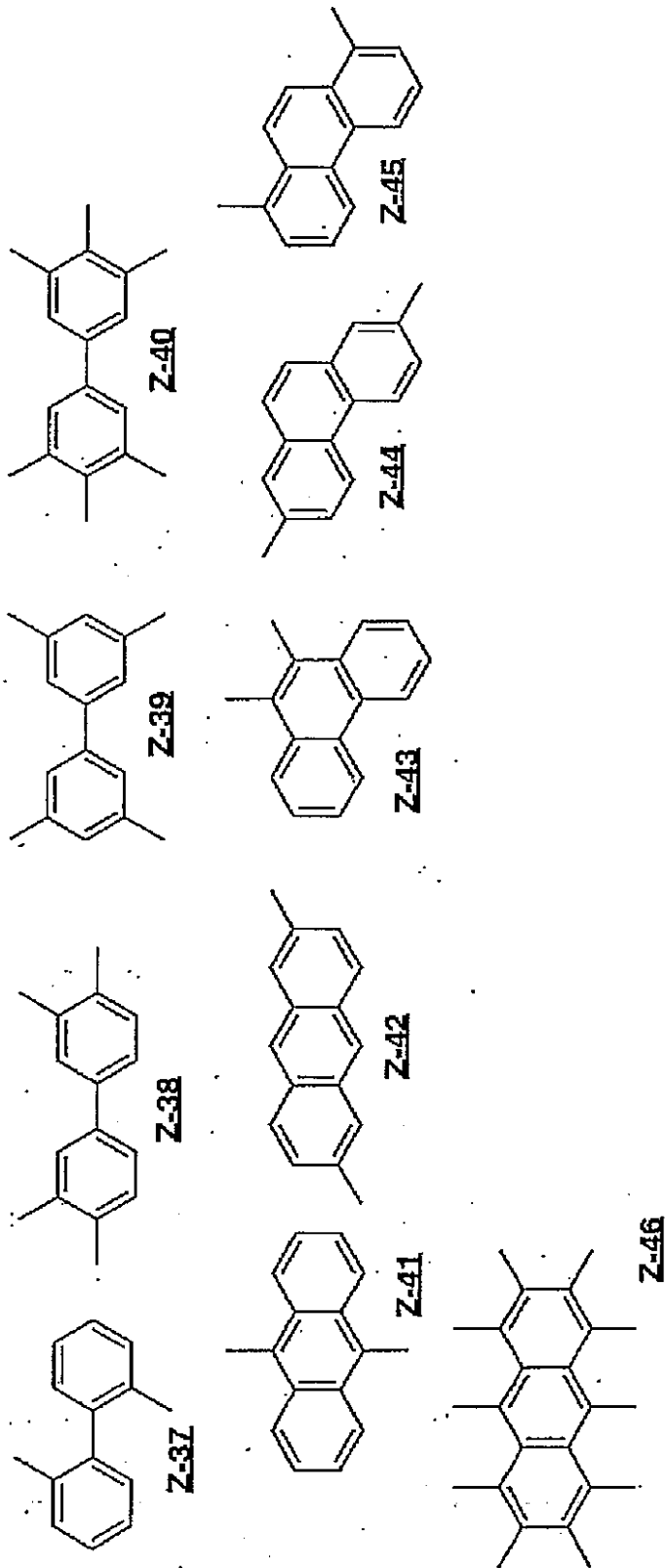
20

30

40

【 0 0 4 4 】

【化7】



10

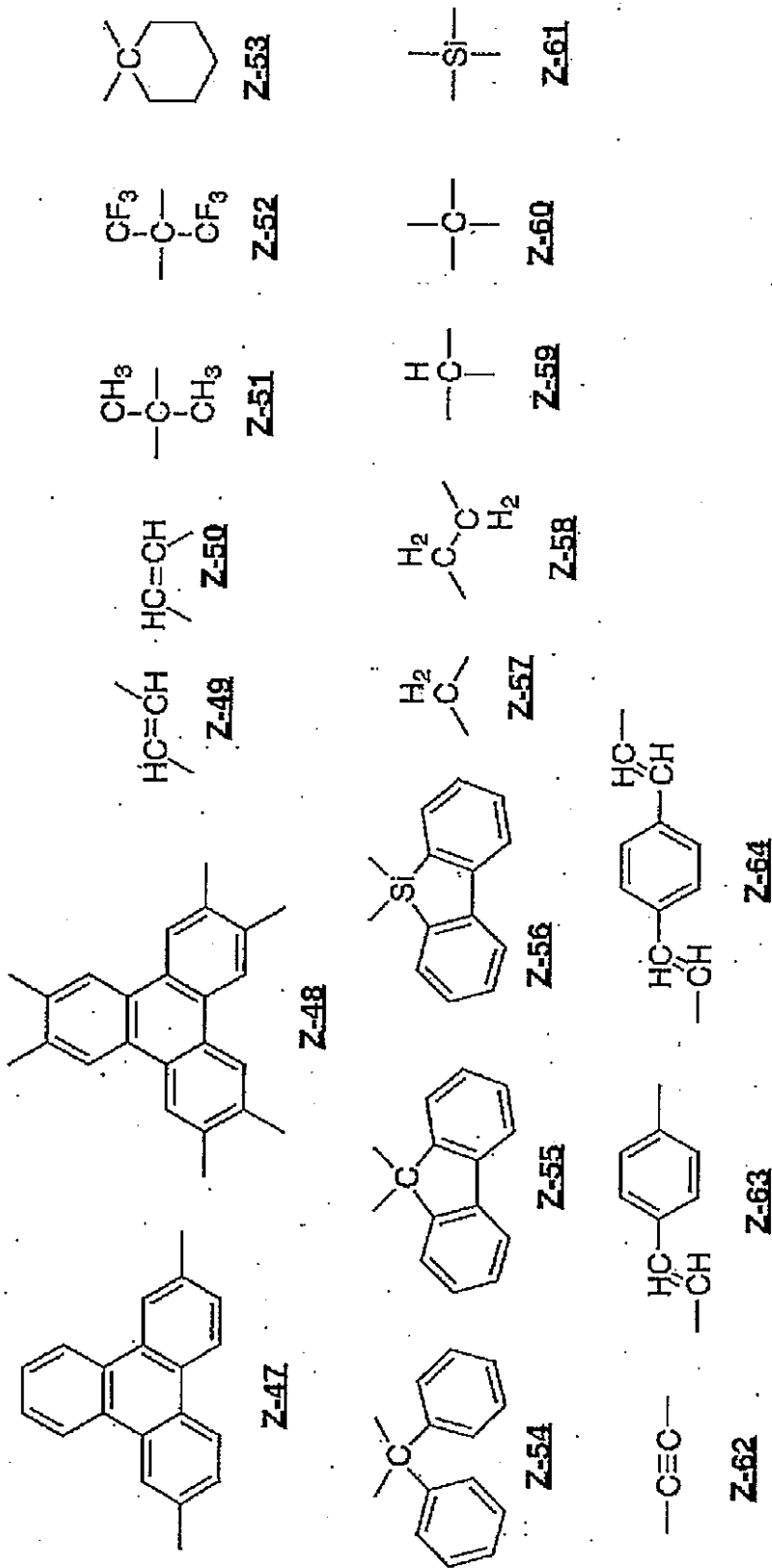
20

30

40

【0045】

【化 8】



10

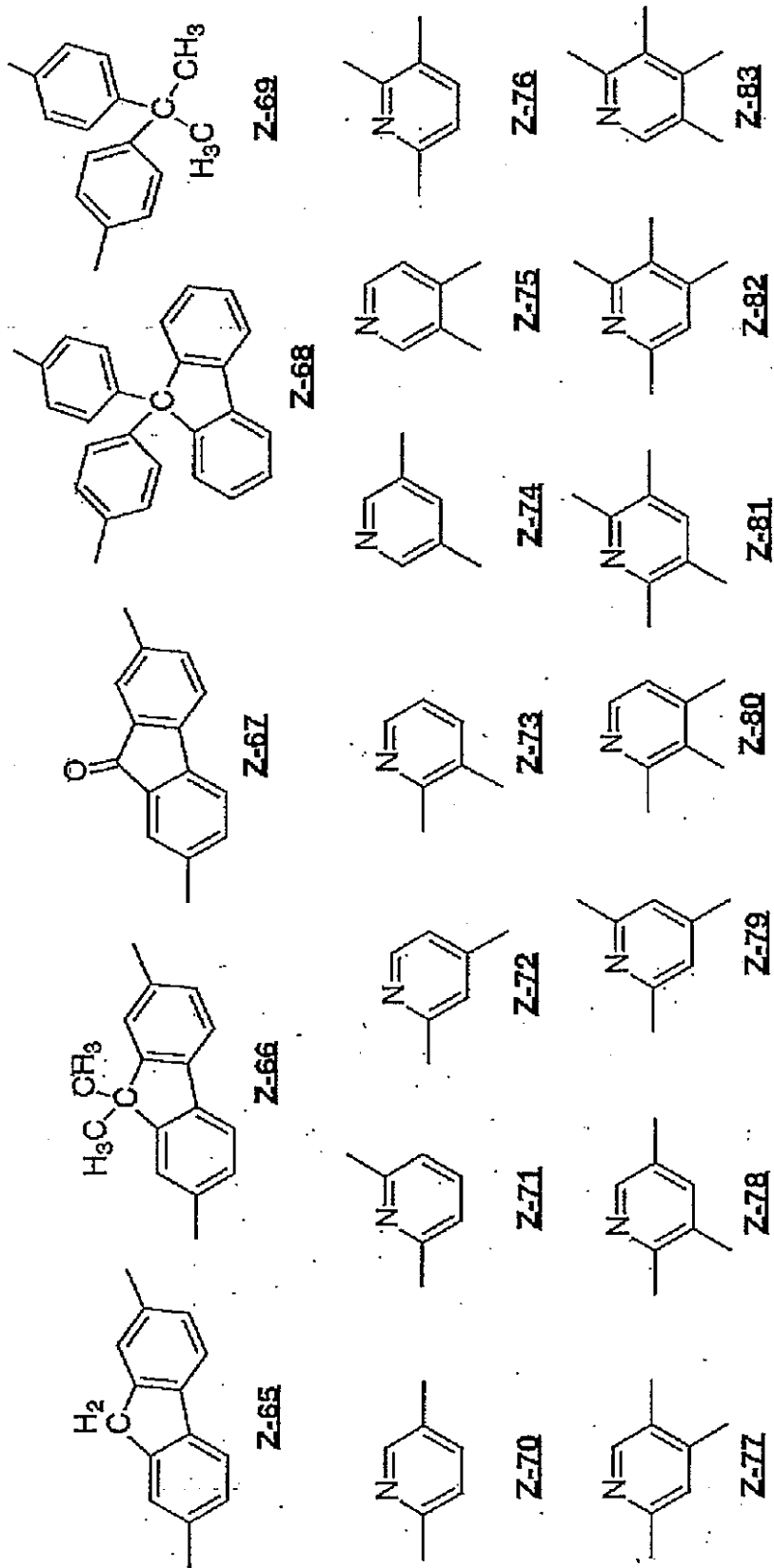
20

30

40

【 0 0 4 6 】

【化 9】



10

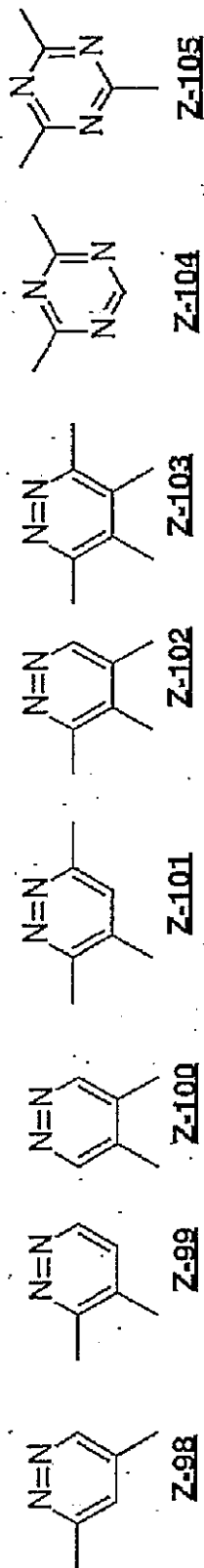
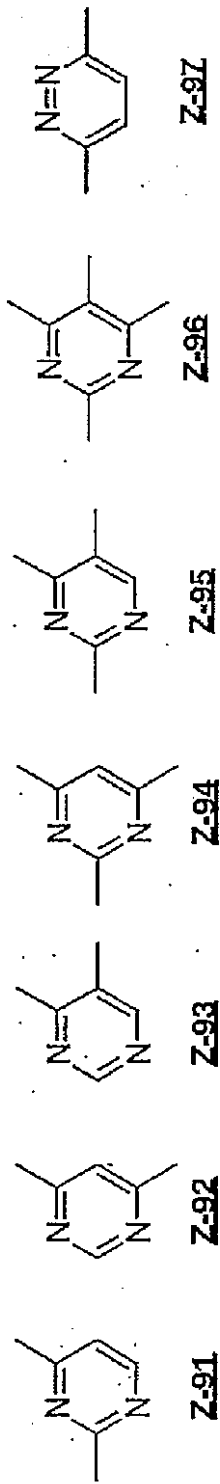
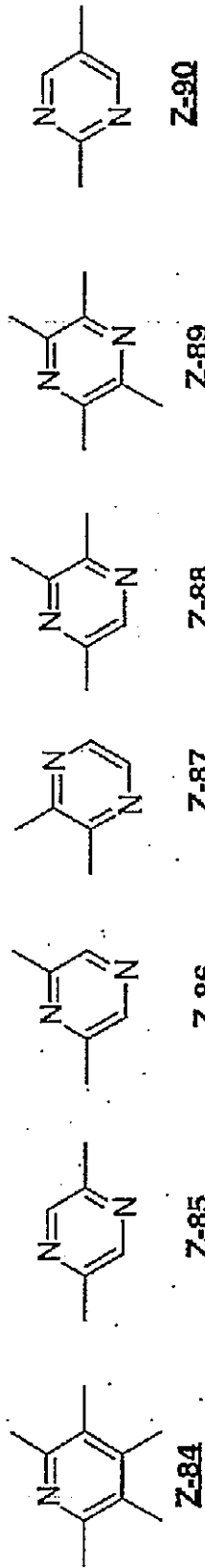
20

30

40

【 0 0 4 7 】

【化 1 0】



10

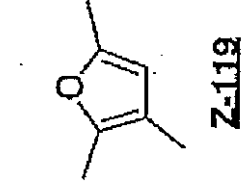
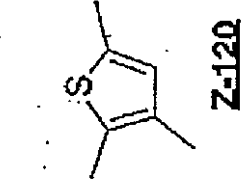
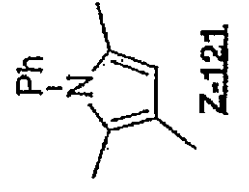
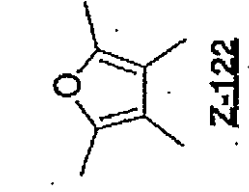
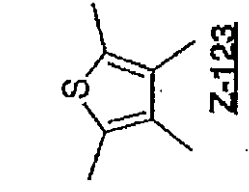
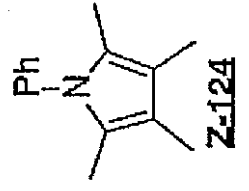
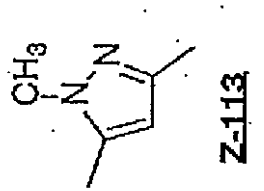
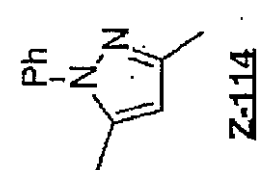
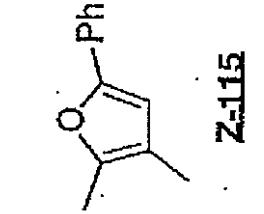
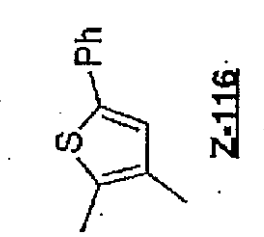
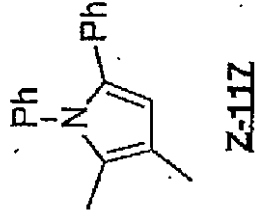
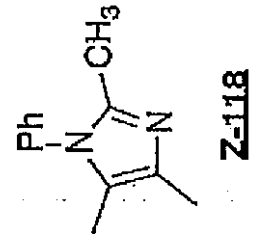
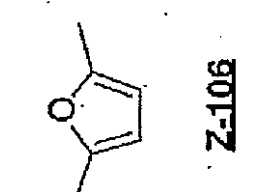
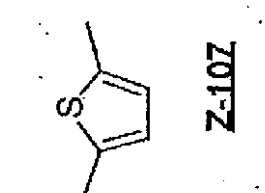
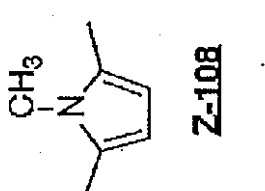
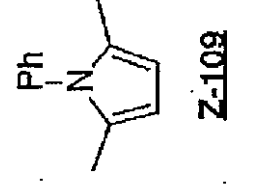
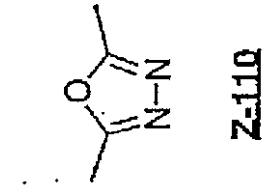
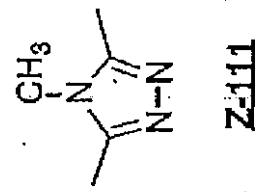
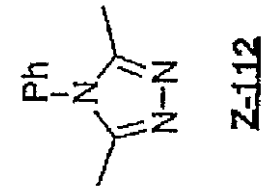
20

30

40

【 0 0 4 8 】

【化 1 1】



10

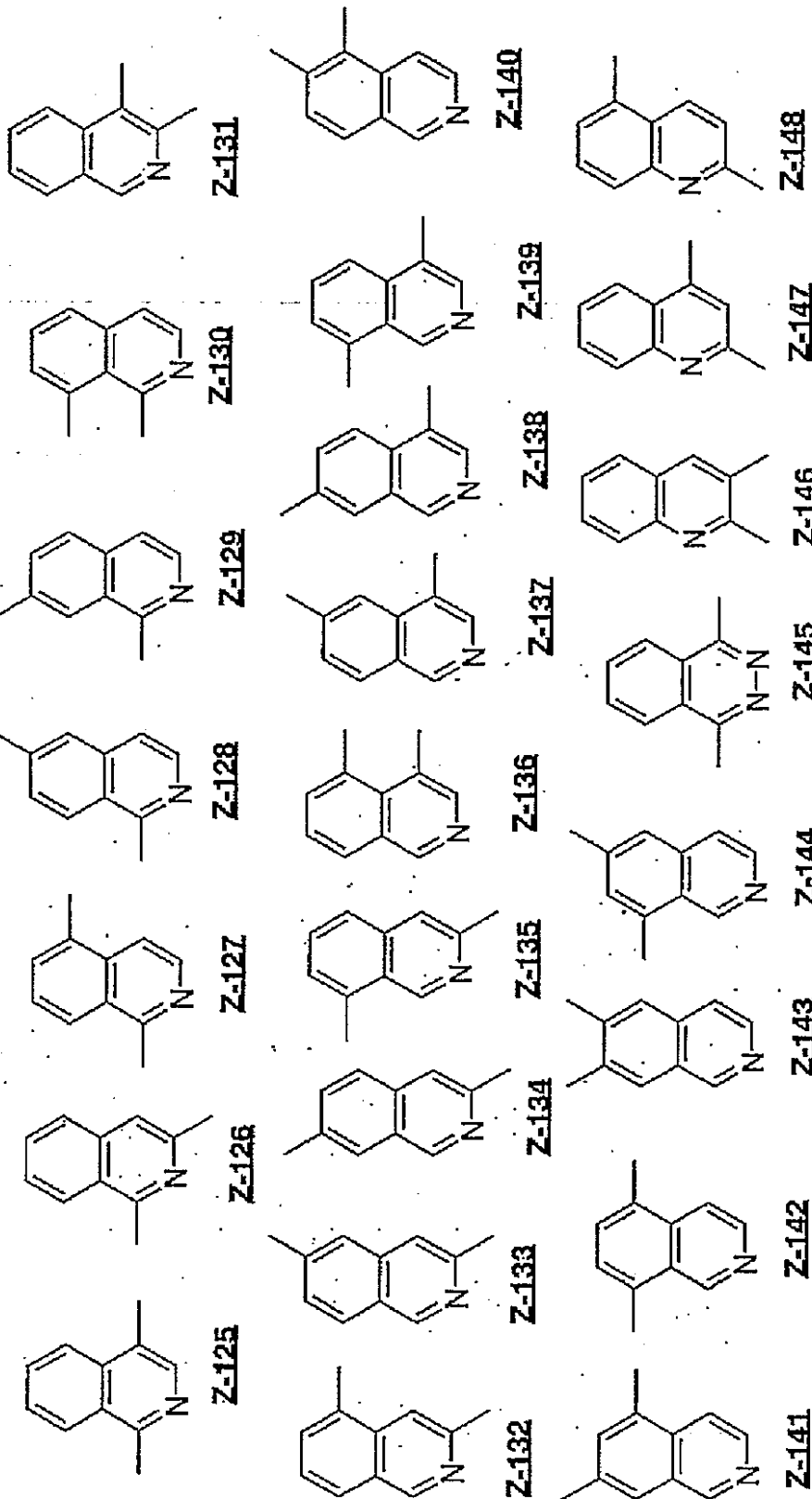
20

30

40

【 0 0 4 9 】

【化 1 2】



10

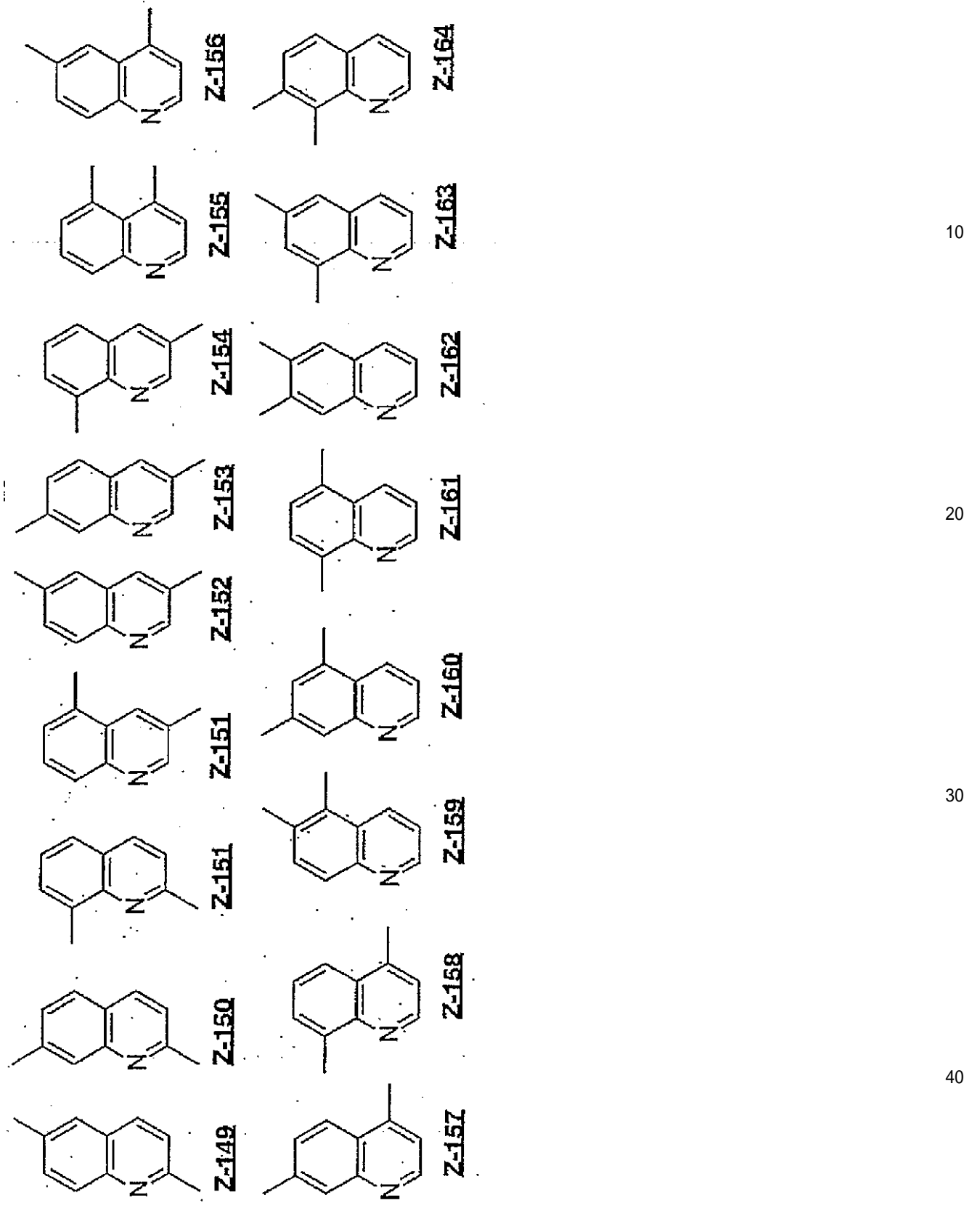
20

30

40

【 0 0 5 0 】

【化 1 3】



10

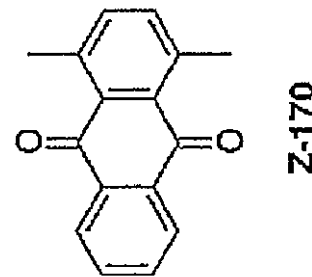
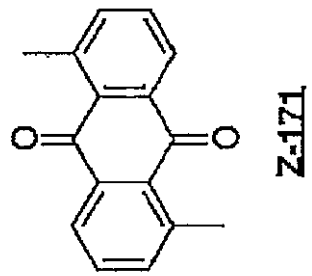
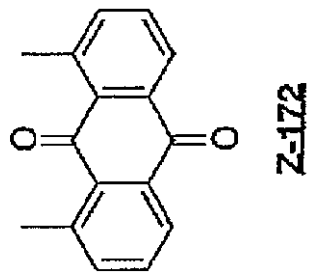
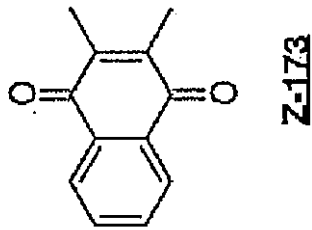
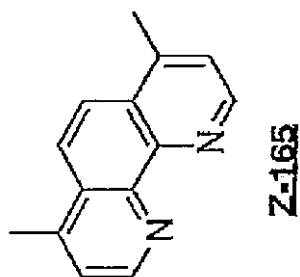
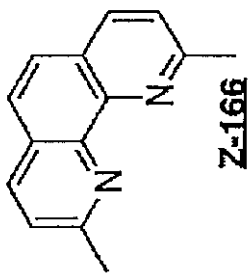
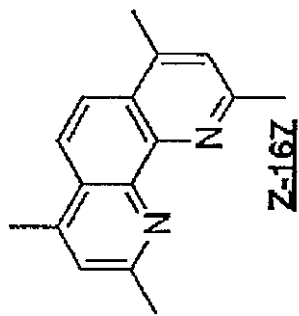
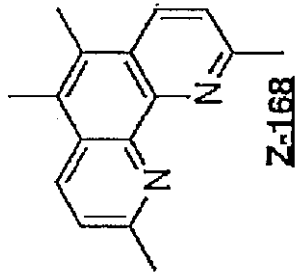
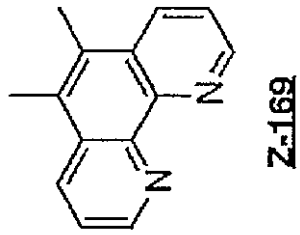
20

30

40

【 0 0 5 1 】

【化 1 4】



10

20

30

40

【 0 0 5 2 】

中でも、酸化還元電位差を十分に広くする観点と繰返し電気酸化還元耐久性の観点から

Z - 1 (直接結合), Z - 2 ~ 69, 79, 82, 84, 89, 96, 103, 105, 108, 109, 111 ~ 114, 117, 118, 121, 124, 167, 170 50

が好ましく、

Z - 2, 8, 11 ~ 13, 15, 17, 19, 20, 22, 23 ~ 25, 27 ~ 30, 34, 37, 44, 47 ~ 61, 63 ~ 69, 89, 105, 109, 114, 124, 167, 170 がより好ましく、

Z - 2, 8, 12, 13, 15, 17, 19, 20, 22, 23, 25, 27 ~ 30, 34, 37, 44, 47 ~ 50, 63, 64, 66, 67, 89, 109, 114, 124, 167 が更に好ましく、

Z - 2, 8, 12, 13, 15, 17, 19, 20, 23, 28 ~ 30, 34, 66 が最も好ましい。

【0053】

上記具体例の連結基 Q¹ は、(ジアリーールアミン骨格、アリーールオキシド骨格およびアリーールスルフィド骨格を持たない) 任意の置換基を有してもよく、

例としては、

ハロゲン原子(フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)、

置換基を有していてもよいアルキル基(好ましくは炭素数 1 から 8 の直鎖または分岐のアルキル基であり、たとえばメチル、エチル、n-プロピル、2-プロピル、n-ブチル、イソブチル、tert-ブチル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルケニル基(たとえば、炭素数 1 から 8 のアルケニル基であり、たとえばビニル、アリル、1-ブテニル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルキニル基(たとえば、炭素数 1 から 8 のアルキニル基であり、たとえばエチニル、プロパルギル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアラルキル基(たとえば、炭素数 1 から 8 のアラルキル基であり、たとえばベンジル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアシル基(好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアシル基であり、たとえばホルミル、アセチル、ベンゾイル基などが含まれる)、

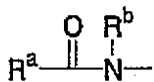
置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 2 ~ 13 のアルコキシカルボニル基であり、たとえばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいアリーールオキシカルボニル基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 2 ~ 13 のアリーールオキシカルボニル基であり、たとえばアセトキシ基などが含まれる)、

カルボキシル基、

【0054】

【化15】

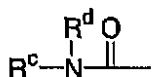


【0055】

基(R^aは任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリーール基の何れかである。R^bは水素原子または任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリーール基の何れかである。)、

【0056】

【化16】



10

20

30

40

50

【 0 0 5 7 】

基 (R c、 R dは水素原子または任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリール基の何れかを表す)、

シアノ基、

置換基を有していてもよいシリル基 (たとえばトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいポリル基 (たとえばジメチルポリル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいホスフィノ基 (たとえばジフェニルホスフィノ基などが含まれる)、

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基 (例えばベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテン環などが含まれる)

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基 (例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ペリミジン環、キナゾリン環、キナゾリノン環、アズレン環などが含まれる)を表す)

などが挙げられ、分子振動を制限する観点から、より好ましくは水素原子、メチル基、またはフェニル基であり、最も好ましくは水素原子である。

(R¹ ~ R³)

一般式 (1)における R¹ないし R³は、各々独立に任意の置換基を表す。また、nが2以上の時、化合物中に複数個含まれる R¹ないし R³は、それぞれ同一であっても異なってもよい。R¹ないし R³に用いる任意の基として、具体的には、例えば

置換基を有していてもよいアルキル基 (好ましくは炭素数 1 から 8 の直鎖または分岐のアルキル基であり、例えばメチル、エチル、n-プロピル、2-プロピル、n-ブチル、イソブチル、tert-ブチル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルケニル基 (好ましくは、炭素数 2 から 9 のアルケニル基であり、例えばビニル、アリル、1-ブテニル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルキニル基 (好ましくは、炭素数 2 から 9 のアルキニル基であり、例えばエチニル、プロパルギル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアラルキル基 (好ましくは、炭素数 7 から 15 のアラルキル基であり、例えばベンジル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアミノ基

[好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数 1 から 8 のアルキル基を 1 つ以上有するアルキルアミノ基 (例えばメチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジベンジルアミノ基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよい炭素数 6 ~ 12 の芳香族炭化水素基を有するアリールアミノ基 (例えばフェニルアミノ、ジフェニルアミノ、ジトリルアミノ基などが挙げられる。)

置換基を有していてもよい、5 または 6 員環の芳香族複素環を有するヘテロアリールアミノ基 (例えばピリジルアミノ、チエニルアミノ、ジチエニルアミノ基などが含まれる。)、

置換基を有していてもよい、炭素数 2 ~ 10 のアシル基を有するアシルアミノ基 (例えばアセチルアミノ、ベンゾイルアミノ基などが含まれる。)]、

置換基を有していてもよいアルコキシ基 (好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルコキシ基であり、たとえばメトキシ、エトキシ、ブトキシ基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいアリールオキシ基 (好ましくは炭素数 6 ~ 12 の芳香族炭化水素基を有するものであり、例えばフェニルオキシ、1-ナフチルオキシ、2-ナフチルオキシ基などが含まれる。)、

10

20

30

40

50

置換基を有していてもよいヘテロアリールオキシ基（好ましくは5または6員環の芳香族複素環基を有するものであり、例えばピリジルオキシ、チエニルオキシ基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいアシル基（好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数2～10のアシル基であり、例えばホルミル、アセチル、ベンゾイル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基（好ましくは置換基を有していてもよい炭素数2～10のアルコキシカルボニル基であり、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいアリールオキシカルボニル基（好ましくは置換基を有していてもよい炭素数7～13のアリールオキシカルボニル基であり、例えばフェノキシカルボニル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいアルキルカルボニルオキシ基（好ましくは置換基を有していてもよい炭素数2～10のアルキルカルボニルオキシ基であり、例えばアセトキシ基などが含まれる。）、

ハロゲン原子（特に、フッ素原子または塩素原子）

カルボキシル基、

シアノ基、

水酸基、

メルカプト基、

置換基を有していてもよいアルキルチオ基（好ましくは炭素数1～8までのアルキルチオ基であり、例えば、メチルチオ基、エチルチオ基などが含まれる。）、

置換基を有していてもよいアリールチオ基（好ましくは炭素数6～12までのアリールチオ基であり、例えば、フェニルチオ基、1-ナフチルチオ基などが含まれる。）、

置換基を有していてもよいスルホニル基（例えばメシル基、トシル基などが含まれる）

置換基を有していてもよいシリル基（例えばトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいボリル基（例えばジメチルボリル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいホスフィノ基（例えばジフェニルホスフィノ基などが含まれる）、

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基（例えばベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテン環などの、5または6員環の単環または2～5縮合環由来の1価の基が含まれる）

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基（例えばフラン環、ベンゾフラン環、チオフェン環、ベンゾチオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、インドール環、カルバゾール環、ピロロイミダゾール環、ピロロピラゾール環、ピロロピロール環、チエノピロール環、チエノチオフェン環、フロピロール環、フロフラン環、チエノフラン環、ベンゾイソオキサゾール環、ベンゾイソチアゾール環、ベンゾイミダゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ベンゾイミダゾール環、ペリミジン環、キナゾリン環などの、5または6員環の単環または2～4縮合環由来の1価の基が含まれる）などが挙げられる。

【0058】

これらが有する置換基としては、本発明化合物の性能を損なわない限り特に制限はないが、好ましくはアルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。各々の具体例としては、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基などの、炭素数1～6程度のアルキル基；フェニル基、ナフチル基、フルオレニル基などの、炭素数6～18程度の芳香族炭化水素基；トリル基、メシチル基、2,6-ジメチルフェニル基などの、総炭素数7～30程度のアルキル置換芳香族炭化水素基、などが挙げ

10

20

30

40

50

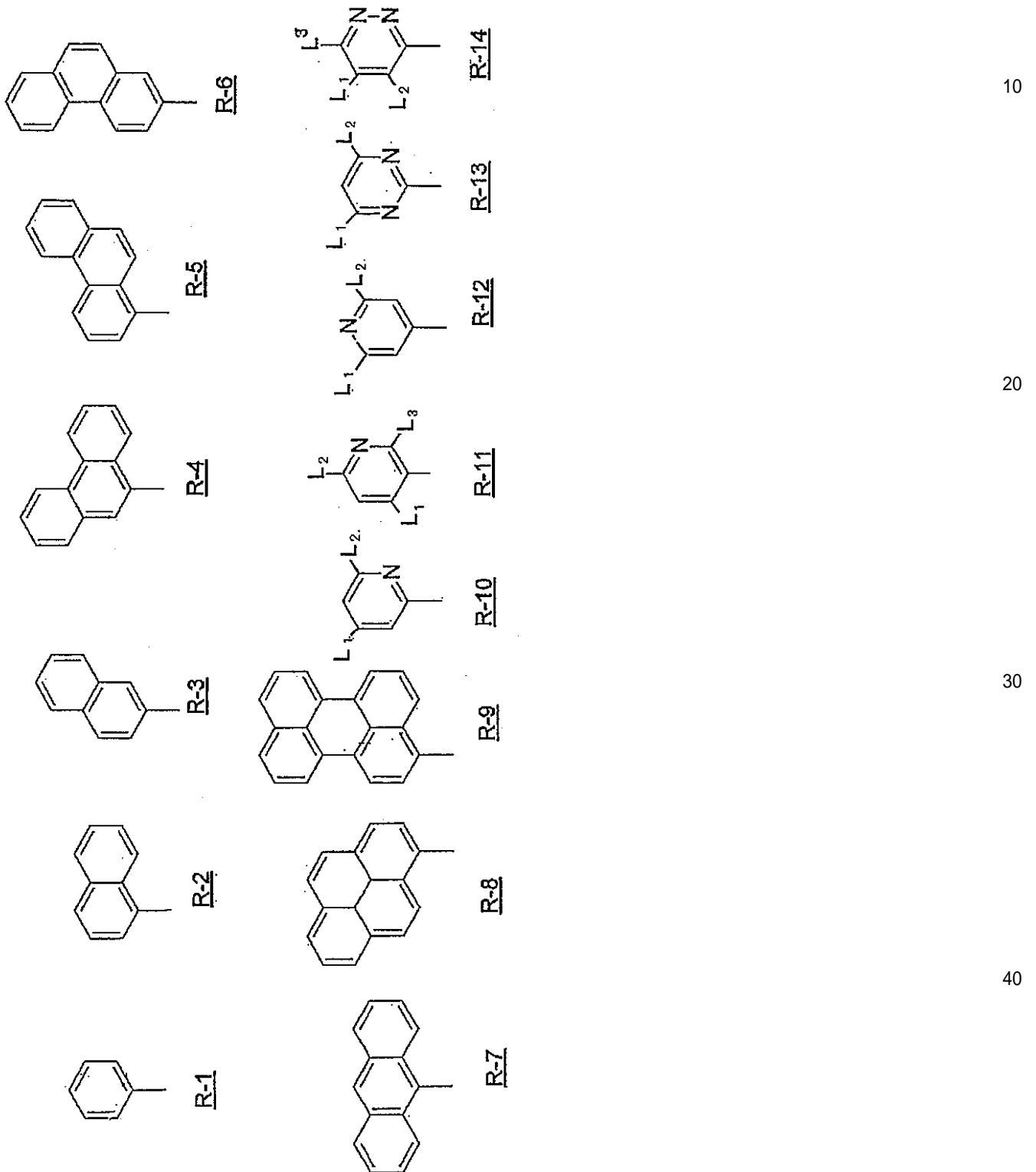
られる。

【0059】

以下に、 R^1 ないし R^3 が芳香族炭化水素基或いは芳香族複素環基である場合の具体例を示す。

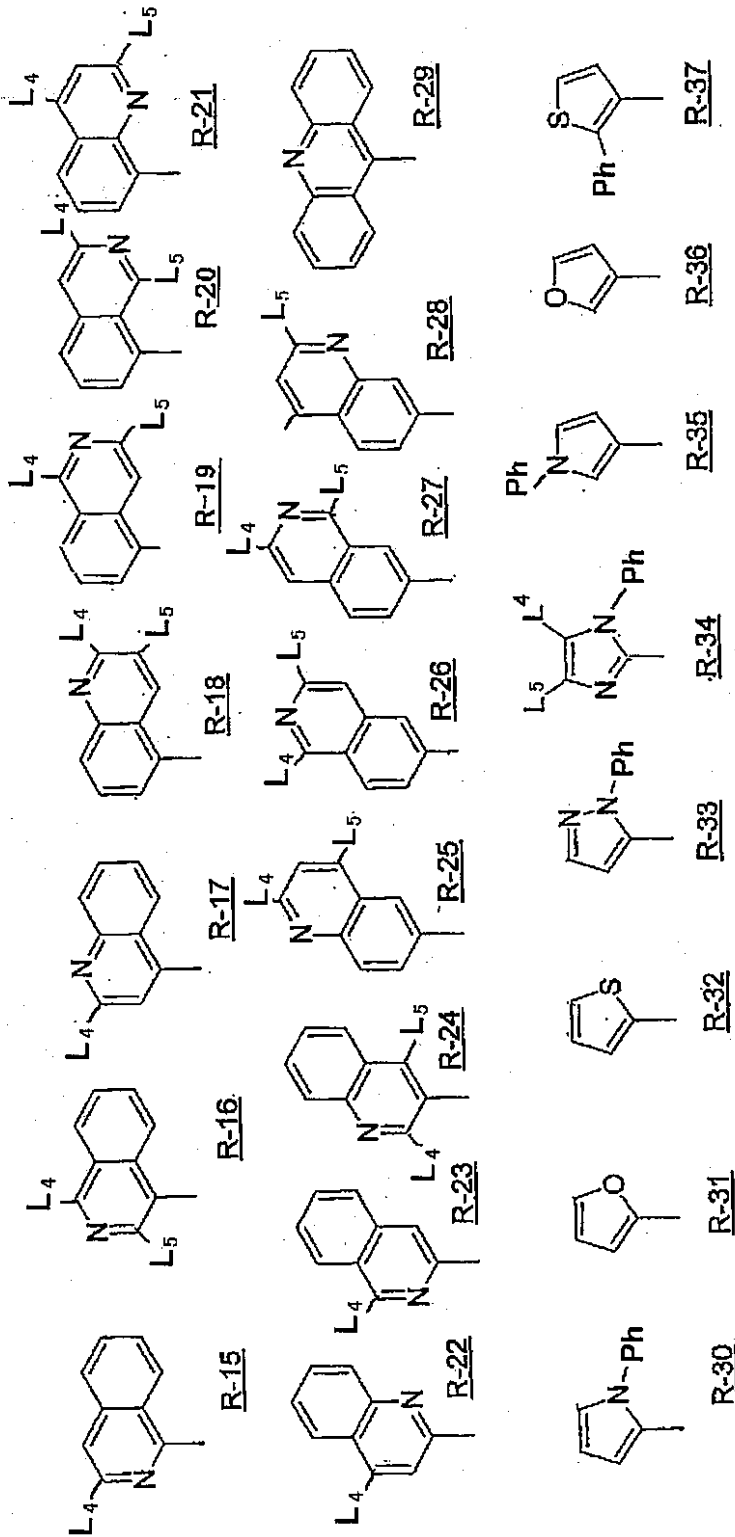
【0060】

【化17】



【0061】

【化 1 8】



10

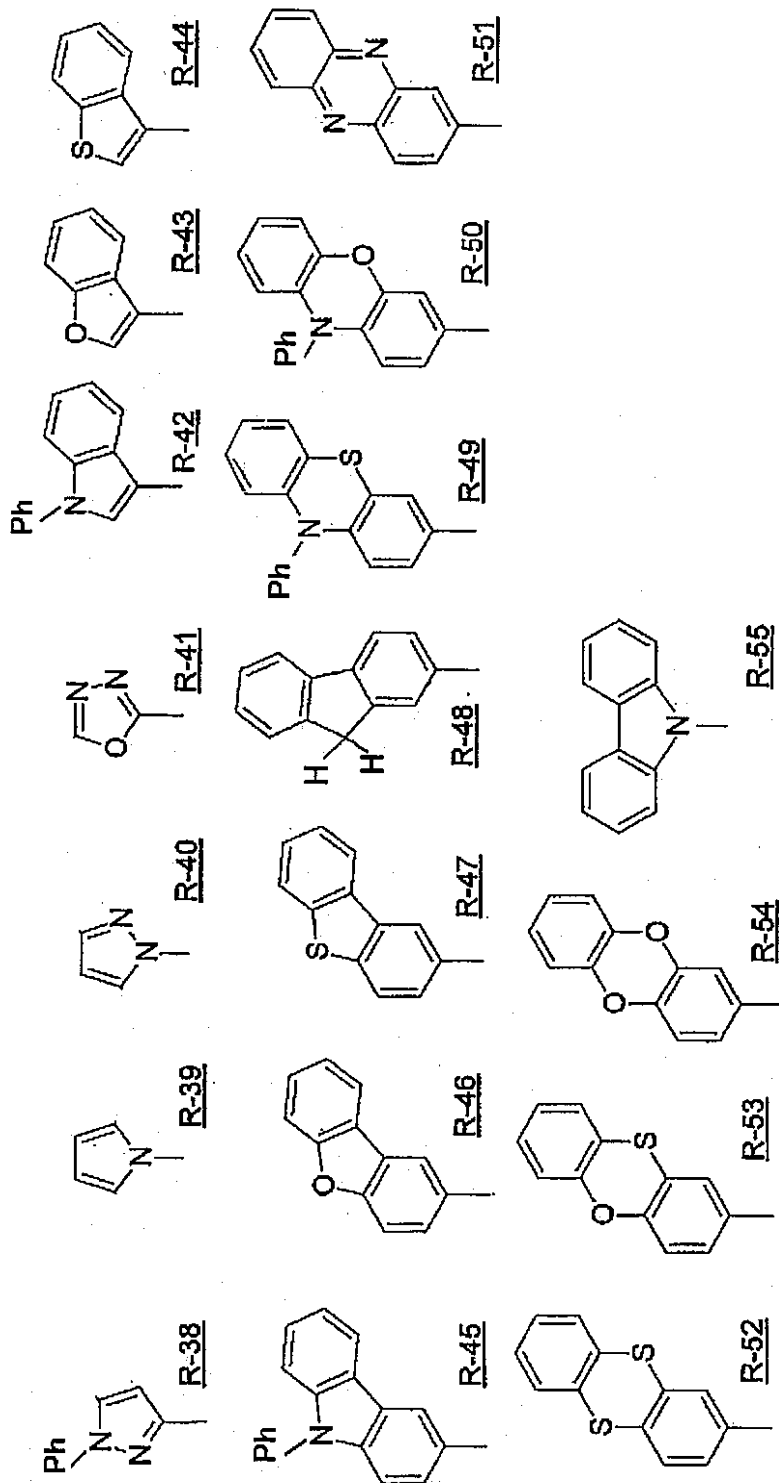
20

30

40

【 0 0 6 2 】

【化19】



10

20

30

40

【0063】

(上記各構造中、 L_1 ないし L_3 は各々独立に、アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。 L_4 および L_5 は各々独立に、水素原子、アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。

アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基として、具体的には、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基などの、炭素数1~6程度のアルキル基；フェニル基、ナフチル基、フルオレニル基などの、炭素数6~18程度の芳香族炭化水素基；トリル基、メシチル基、2,6-ジメチルフェニル基などの、総炭素

50

数 7 ~ 30 程度のアルキル置換芳香族炭化水素基、などが挙げられる。

【0064】

なお、上記構造はいずれも、 L_1 ないし L_5 の他にも置換基を有していてもよいが、自身が結合しているピリジン等上の電子状態に強く影響を及ぼしてしまうと、酸化還元電位差が狭くなってしまうおそれがあるため、電子供与性・電子吸引性が共に小さく、かつ、分子内共役長の広がりをもたらしにくい基を選択することが好ましい。このような基の具体例としても、やはりアルキル基、芳香族炭化水素基、アルキル置換芳香族炭化水素基等が挙げられる。

【0065】

なお、1分子中に上記構造を2個以上有する化合物の場合、1分子中に含まれる2個以上の $L_1 \sim L_5$ は、同一であっても異なってもよい。) 10

前記例示構造のうち、広い酸化還元電位差を与える観点から、R - 1 ~ 6、10 ~ 13、33、34、38、45、48が好ましく、R - 1 ~ 6、48がより好ましく、R - 1 ~ 3、48が最も好ましい。

【0066】

R^1 ないし R^3 は、例えば、本発明の特徴とする電荷輸送性化合物を有機電界発光素子の発光層に適用する場合、分子振動を制限して発光効率を損なわないようにする観点から、置換基を有していてもよいアルキル基、または置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基(中でも炭素数6 ~ 12程度の芳香族炭化水素基)が好ましく、大きな酸化電位を持たせる観点からは、水素原子またはフェニル基が特に好ましい。 20

(ピリジン環の置換基)

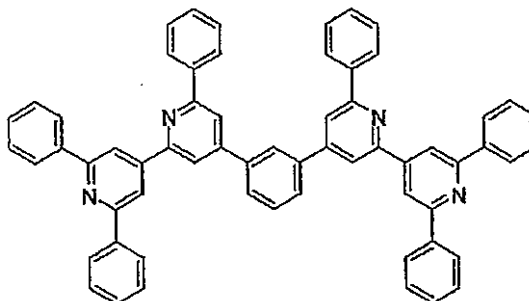
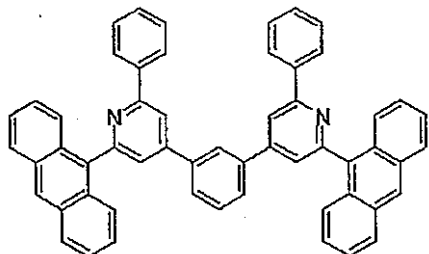
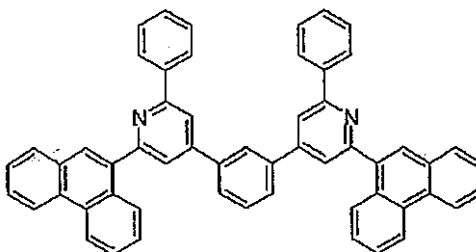
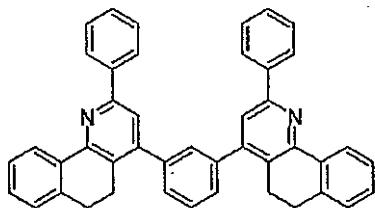
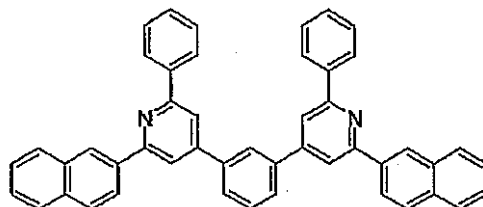
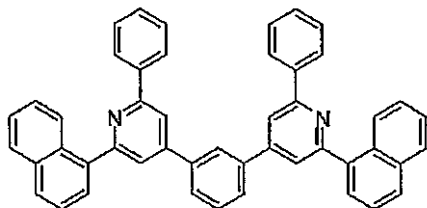
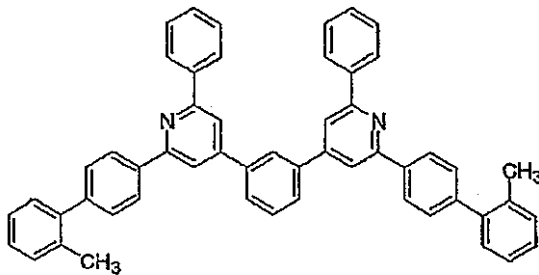
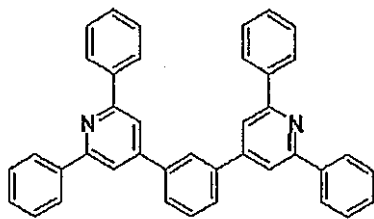
ピリジン環の3位、5位は、 R^1 ないし R^3 に用いる任意の基として具体的に挙げた、いずれの基で置換されていてもよいが、電氣的酸化還元耐久性を向上させる観点および耐熱性を向上させるから、芳香族炭化水素基或いは芳香族複素環基であることが好ましい。

(一般式(1)の具体例)

以下に、本発明の前記一般式(1)で表される化合物として好ましい具体的な例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0067】

【化 2 0】



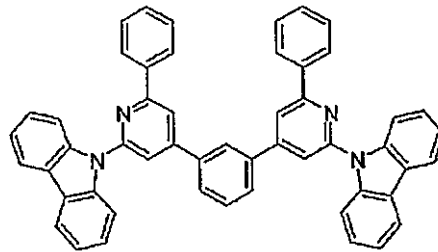
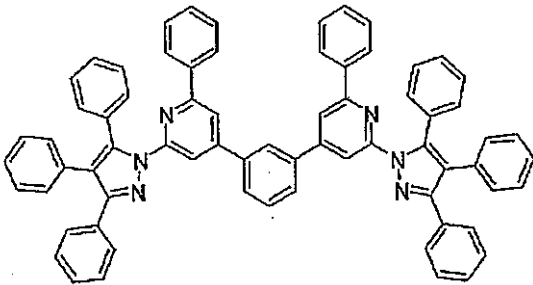
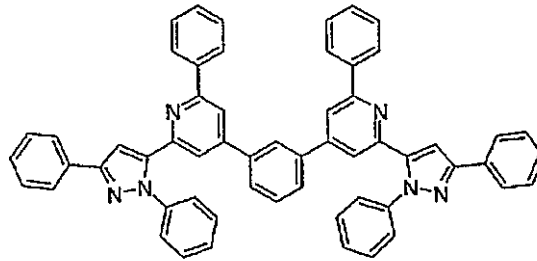
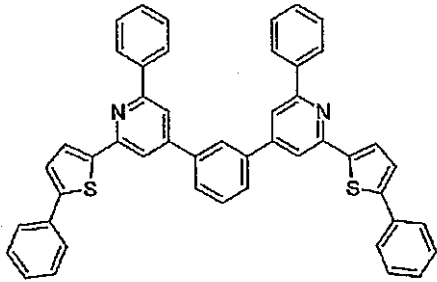
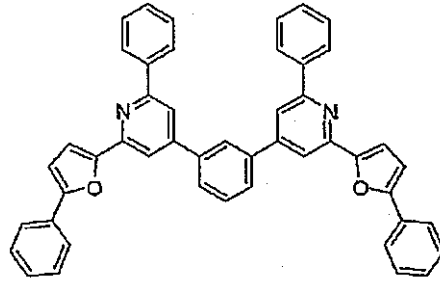
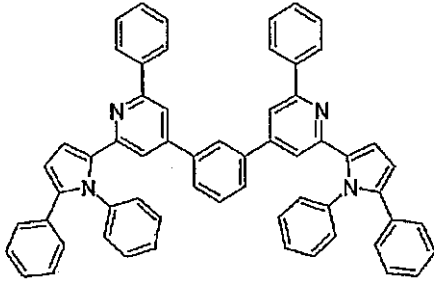
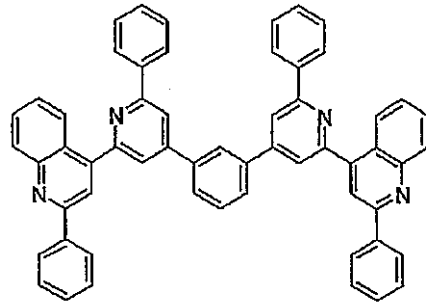
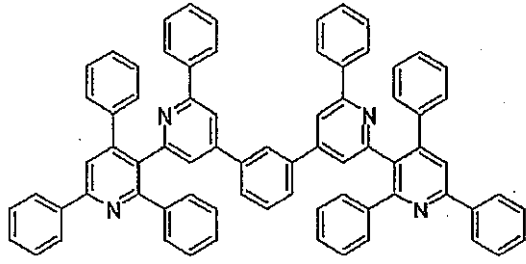
10

20

30

【 0 0 6 8】

【化 2 1】



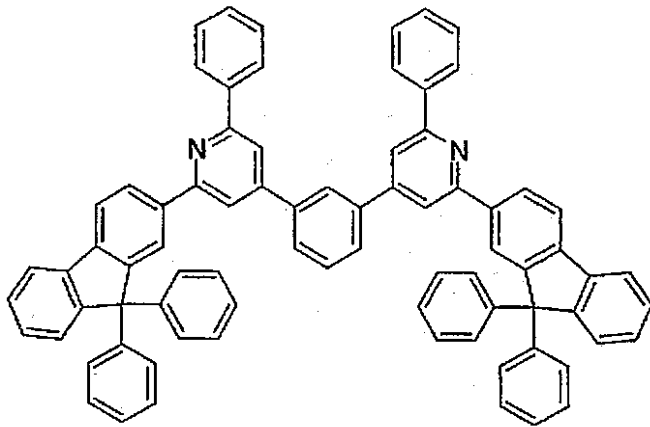
10

20

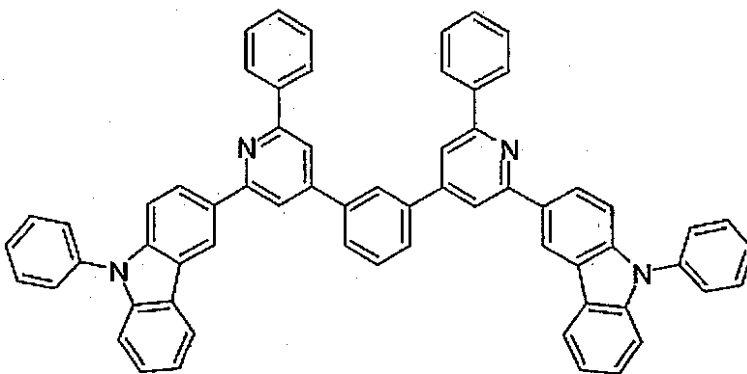
30

【 0 0 6 9 】

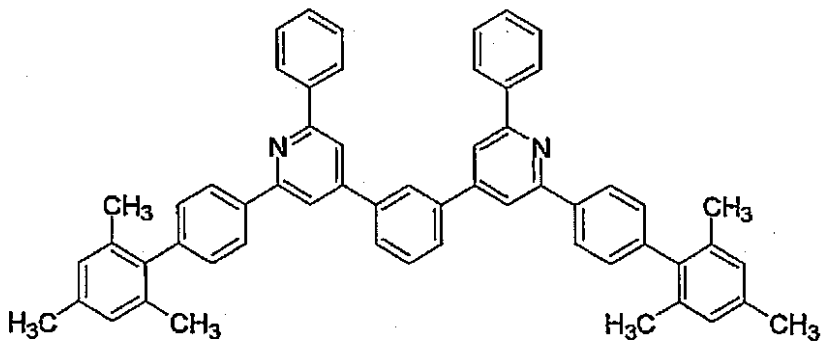
【化 2 2】



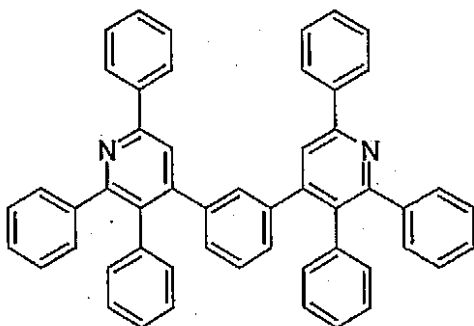
10



20



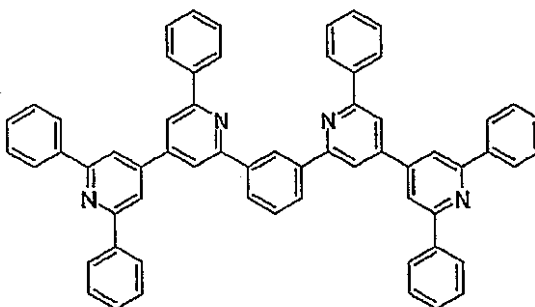
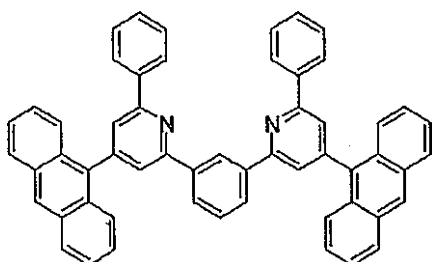
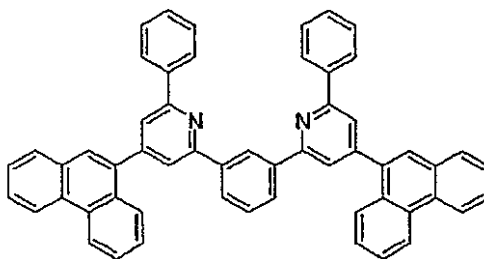
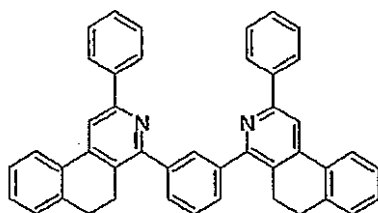
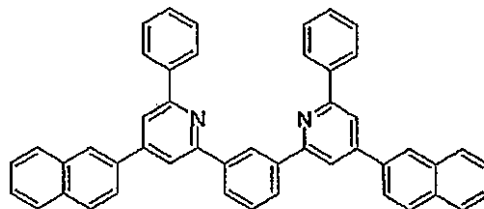
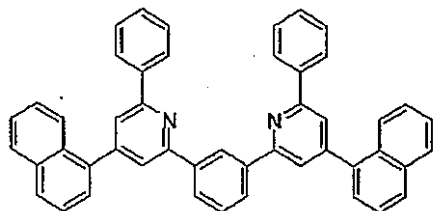
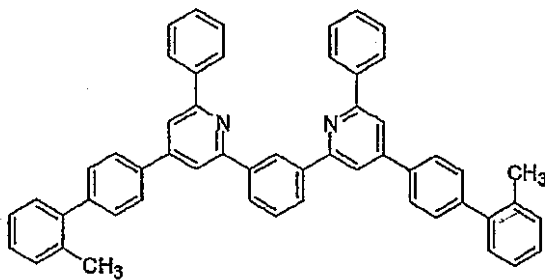
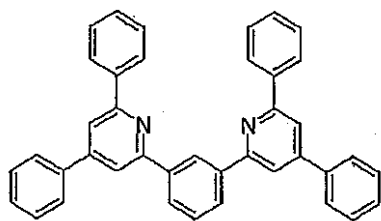
30



40

【 0 0 7 0 】

【化 2 3】



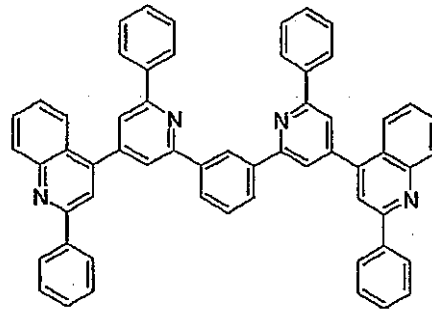
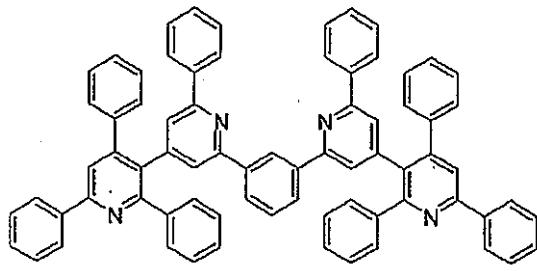
10

20

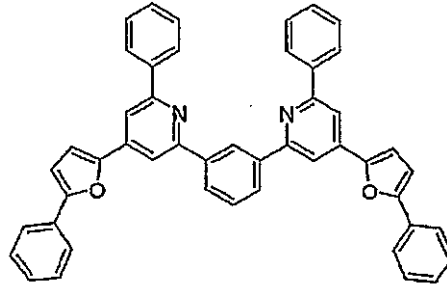
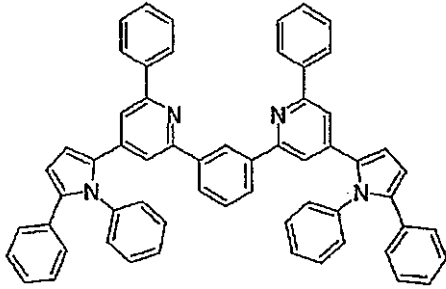
30

【 0 0 7 1 】

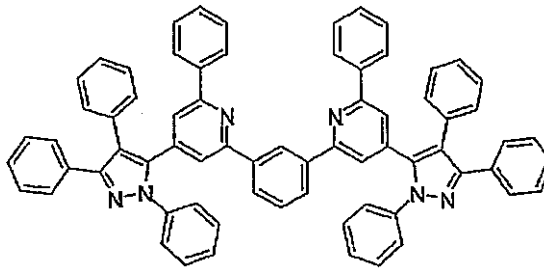
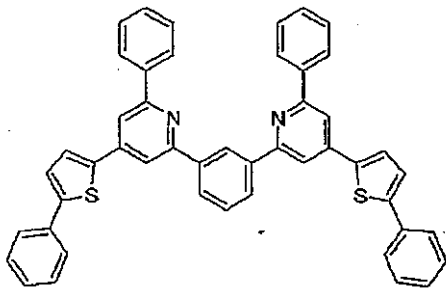
【化 2 4】



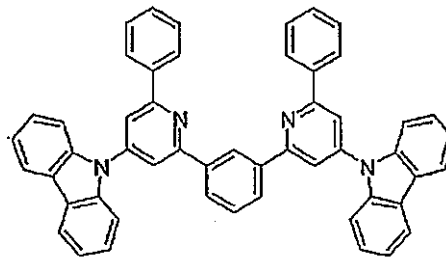
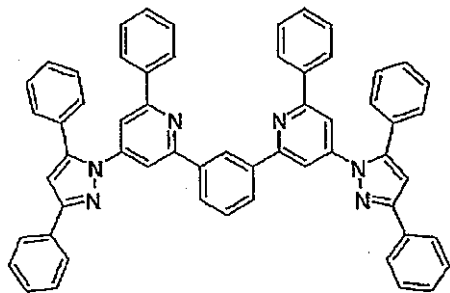
10



20

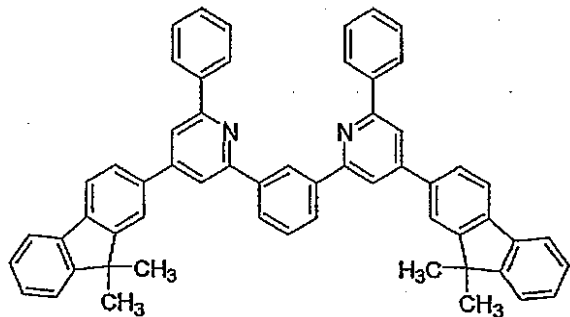


30

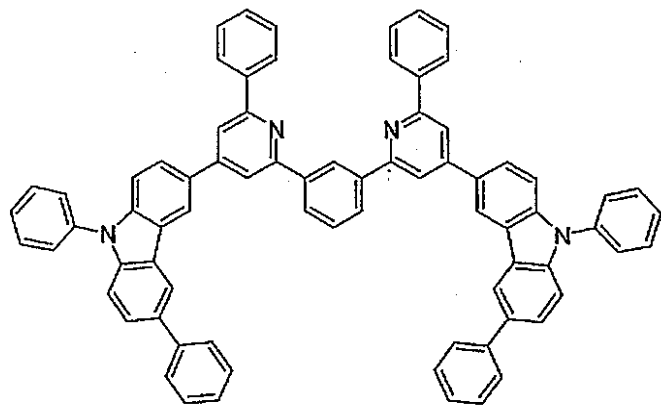


【 0 0 7 2 】

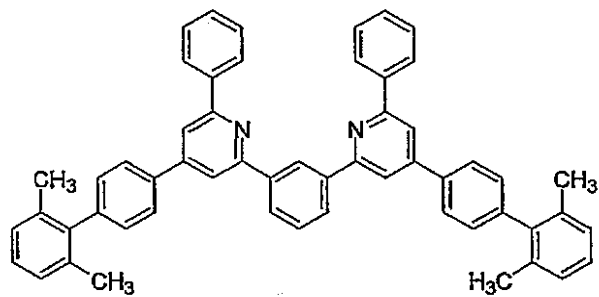
【化 2 5】



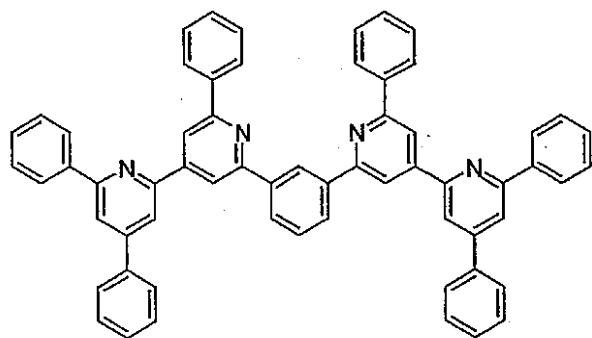
10



20



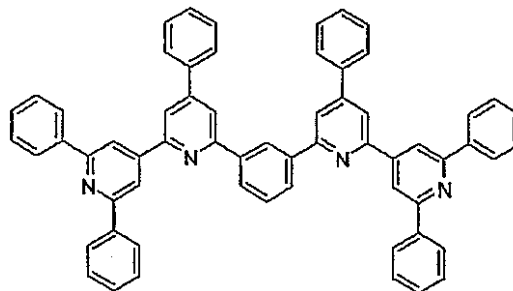
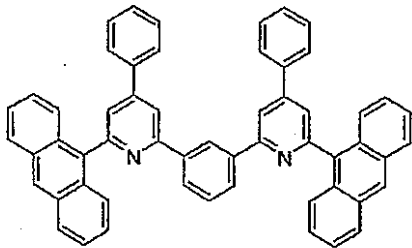
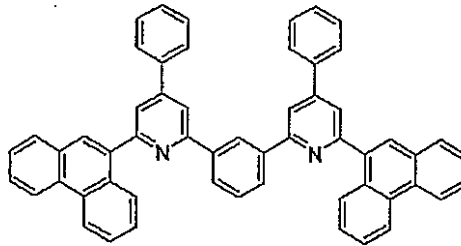
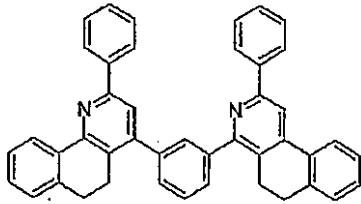
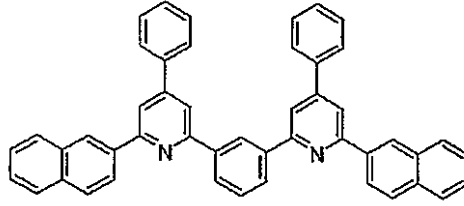
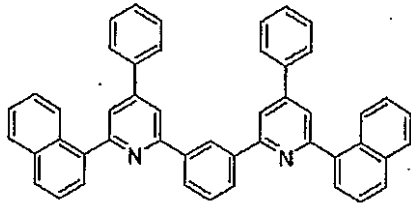
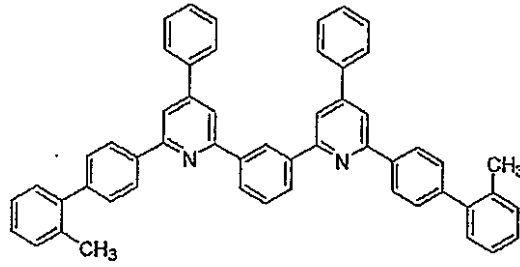
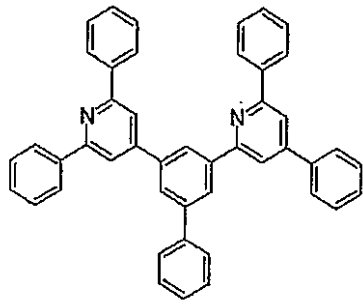
30



40

【 0 0 7 3 】

【化 2 6】



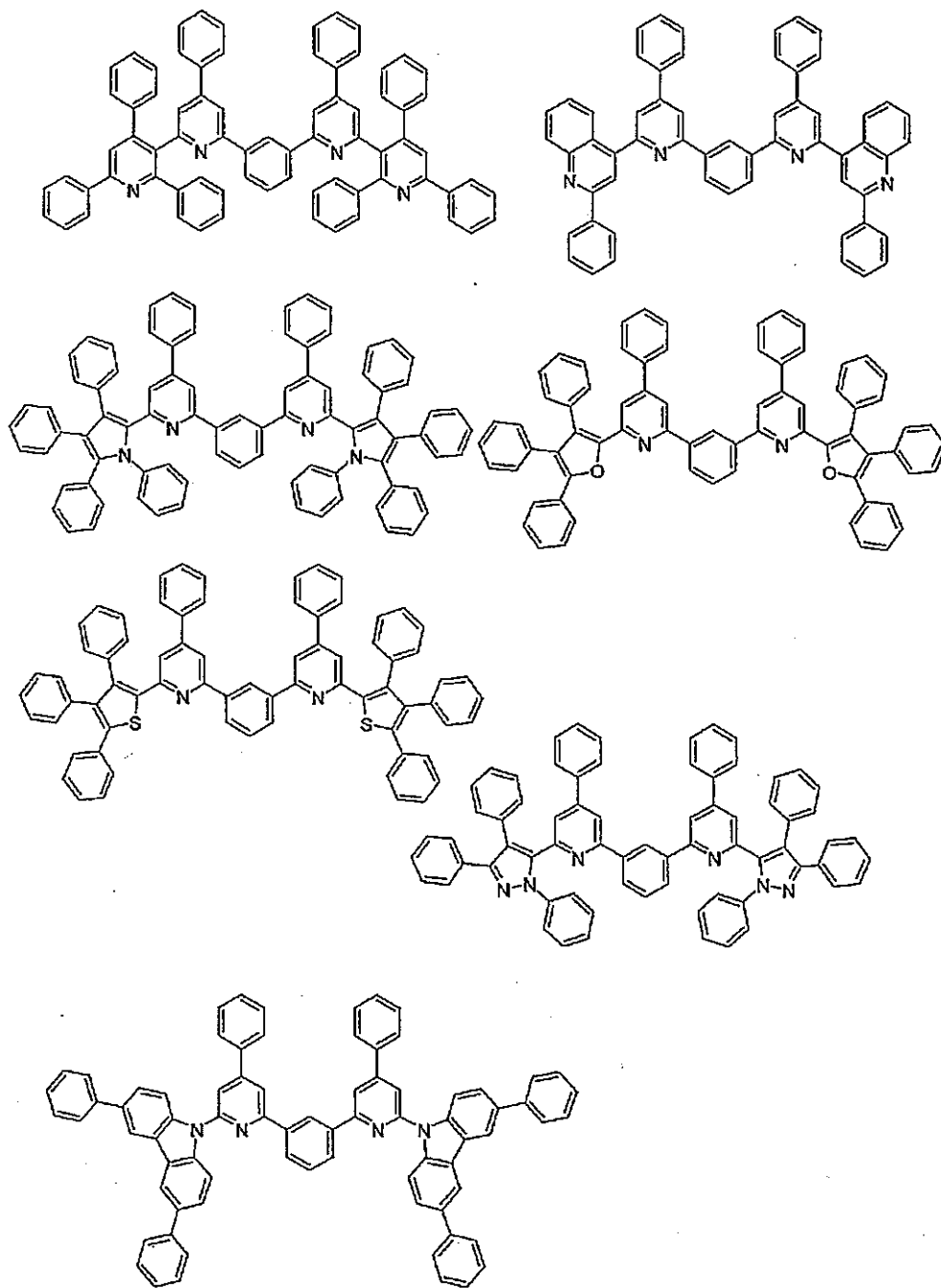
10

20

30

【 0 0 7 4 】

【化 27】



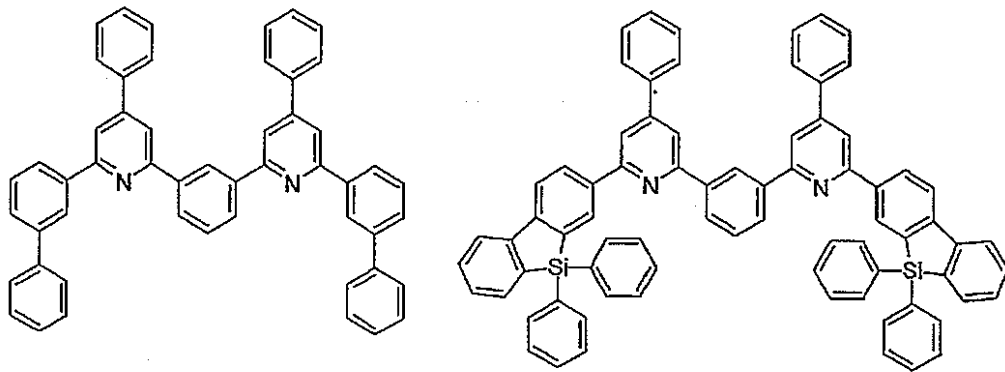
10

20

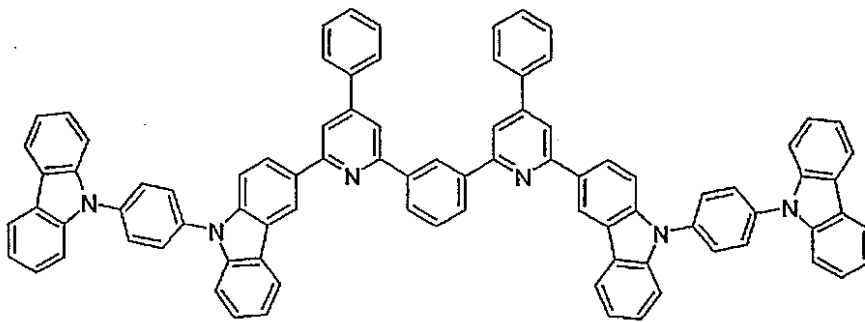
30

【0075】

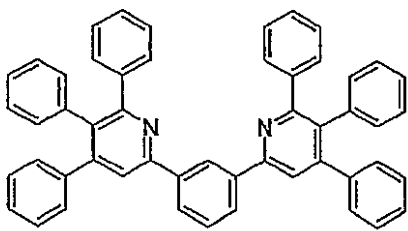
【化 2 8】



10



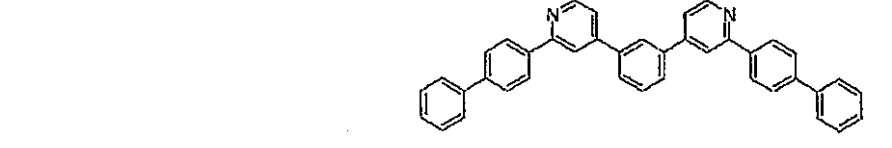
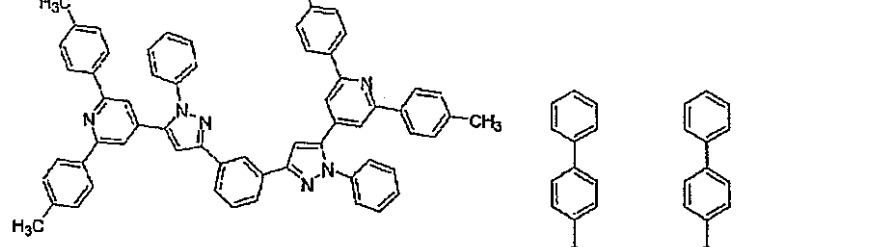
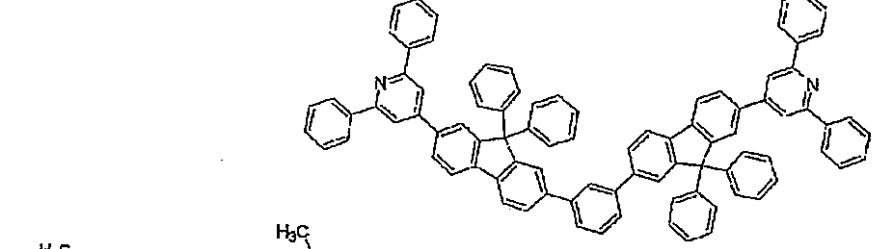
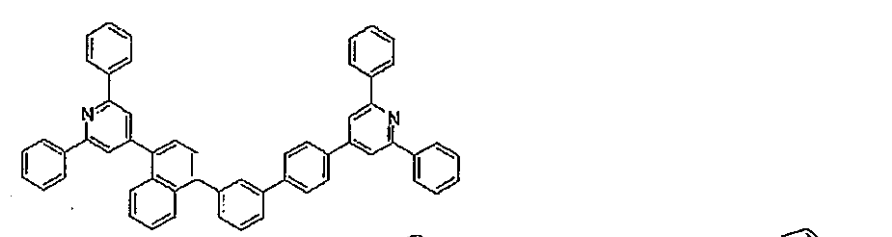
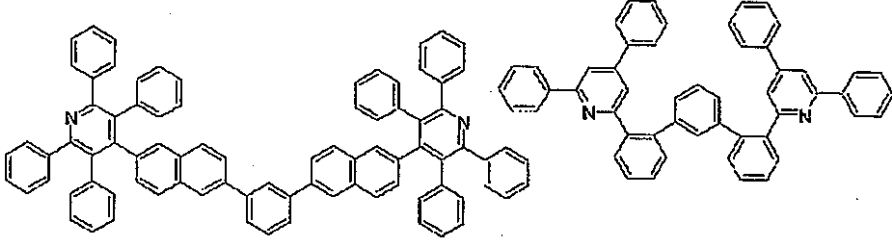
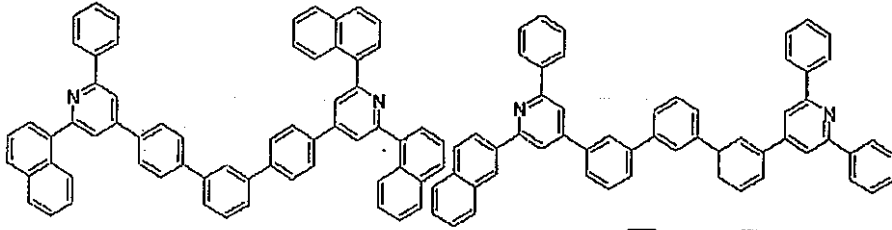
20



30

【 0 0 7 6 】

【化 2 9】



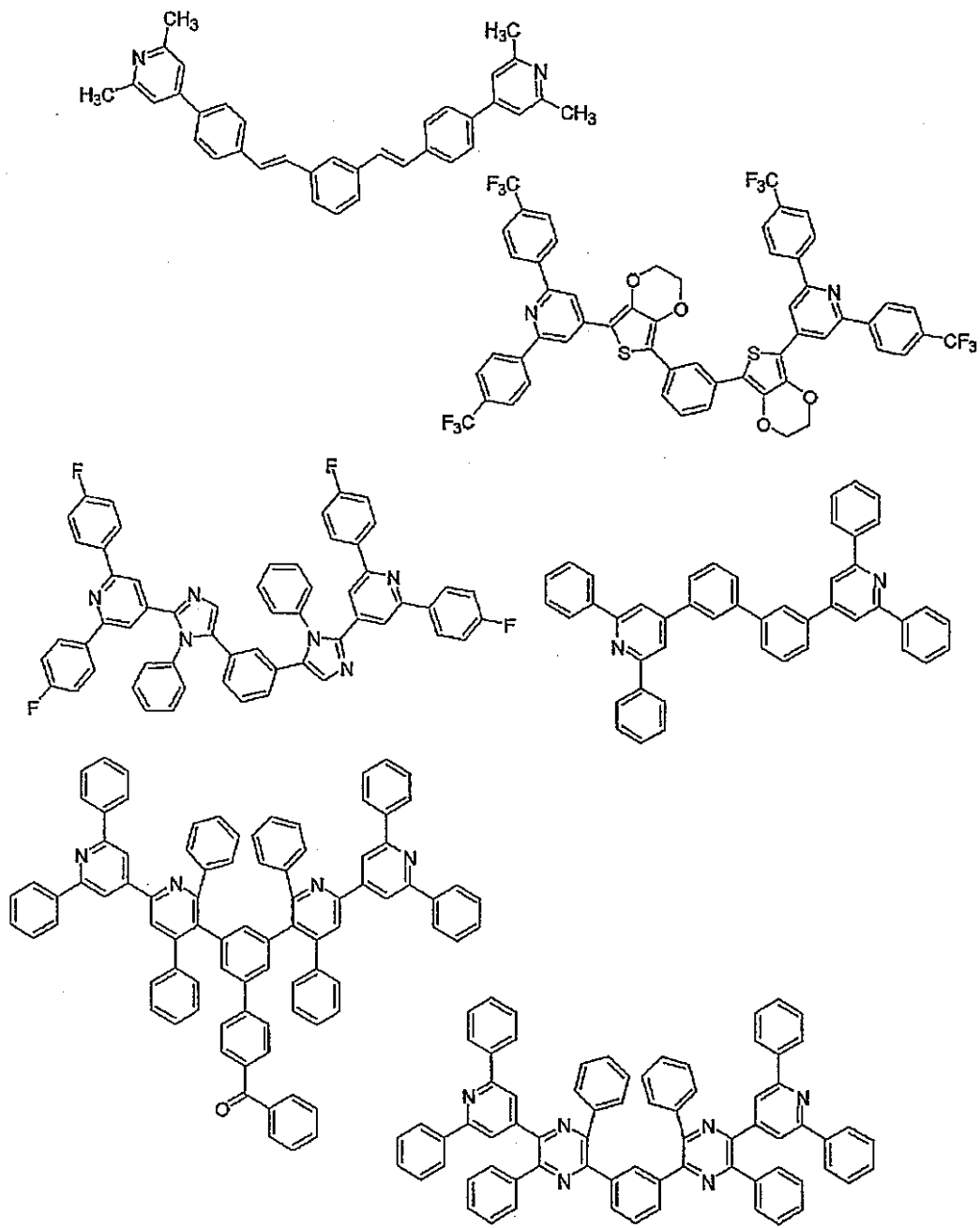
10

20

30

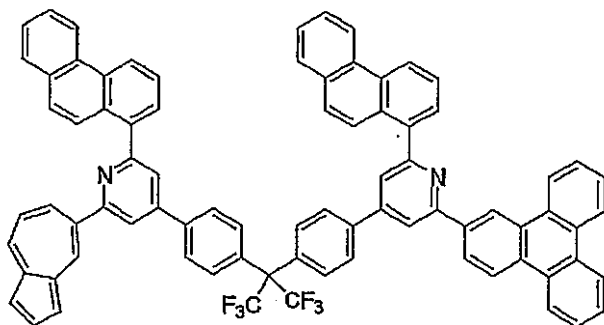
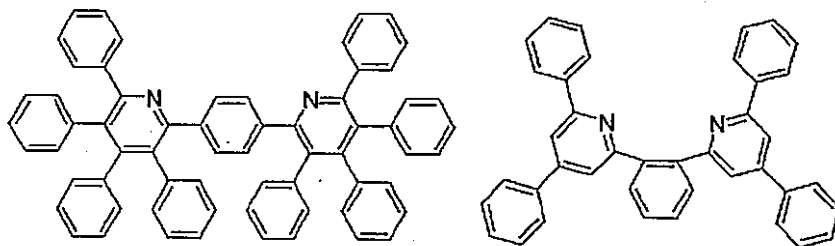
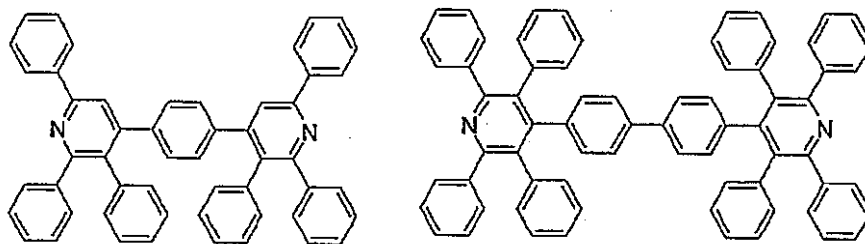
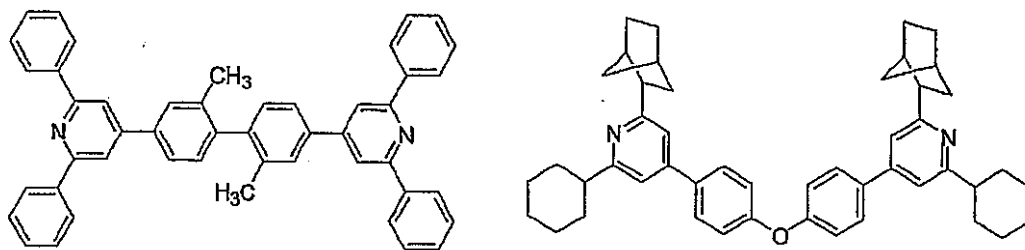
【 0 0 7 7 】

【化 3 0】



【 0 0 7 8 】

【化 3 1】



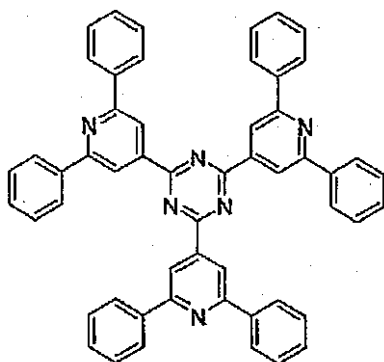
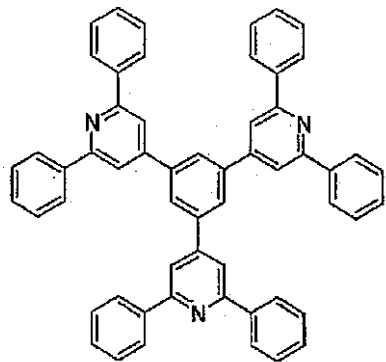
10

20

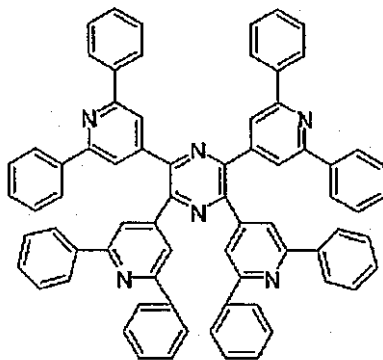
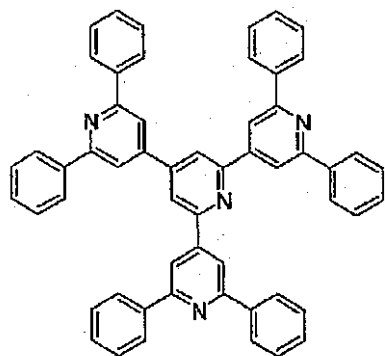
30

【 0 0 7 9 】

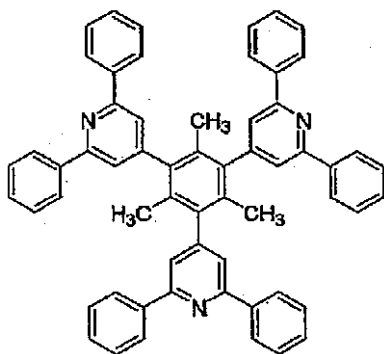
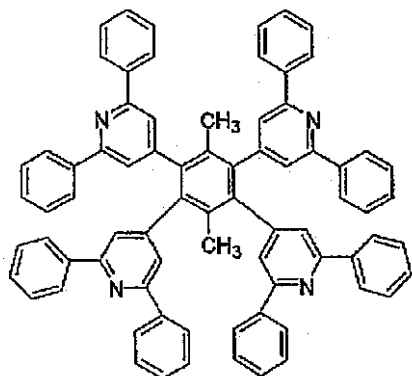
【化 3 2】



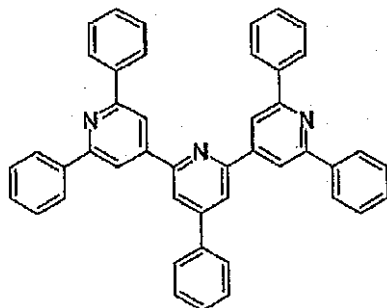
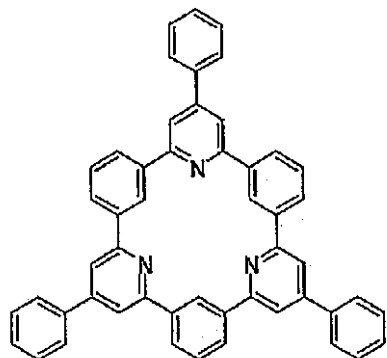
10



20



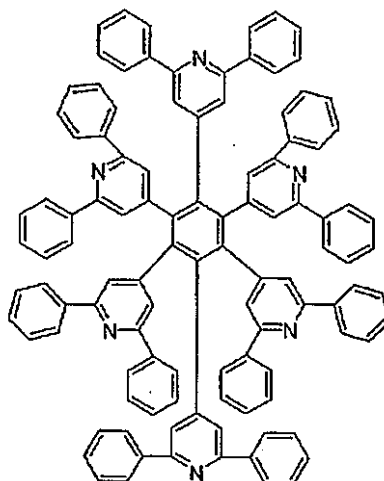
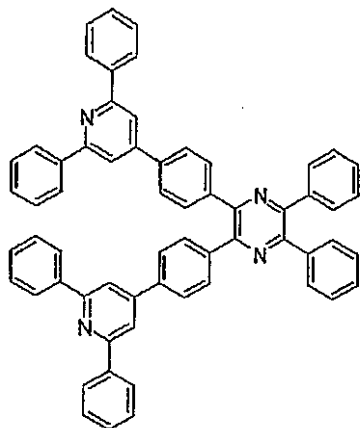
30



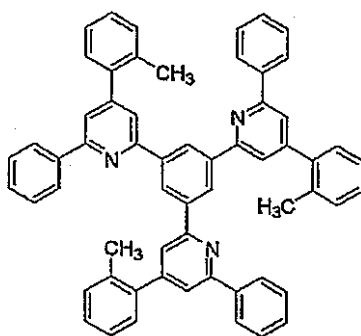
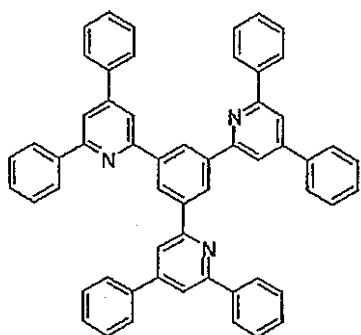
40

【 0 0 8 0 】

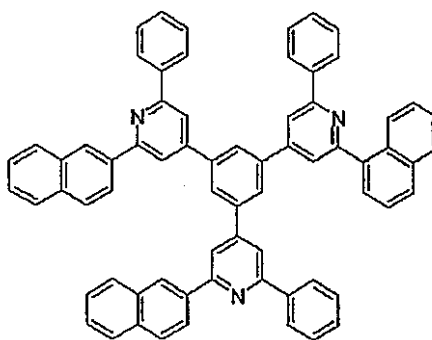
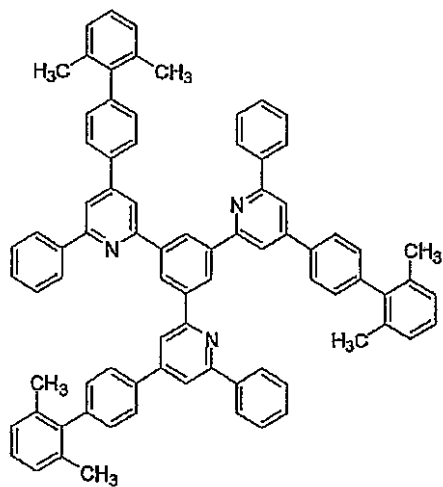
【化 3 3】



10



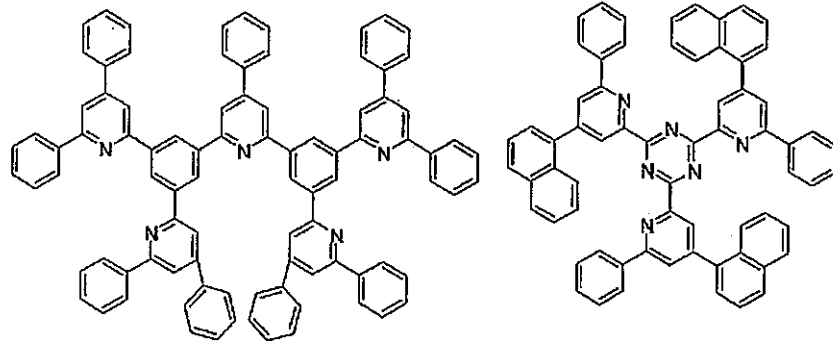
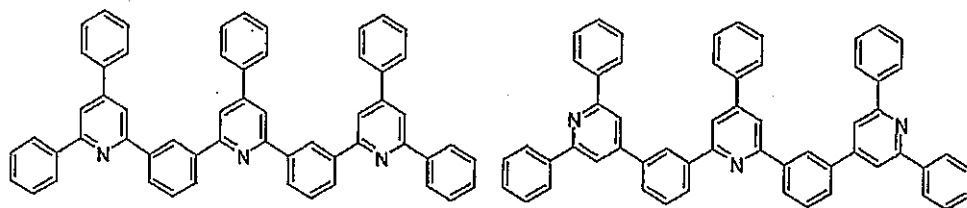
20



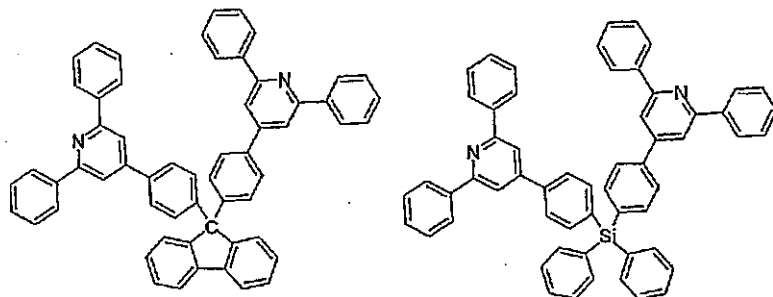
30

【 0 0 8 1 】

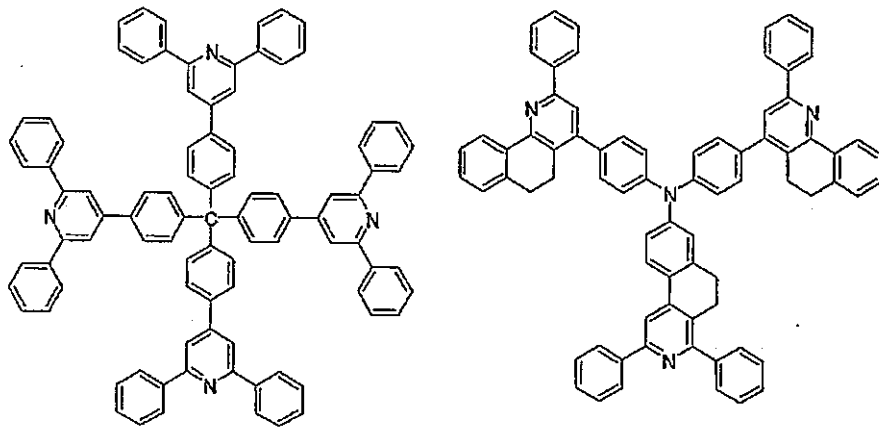
【化 3 4】



10



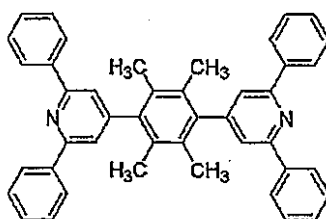
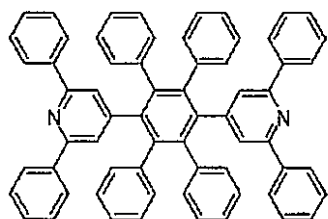
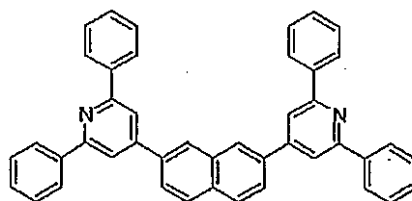
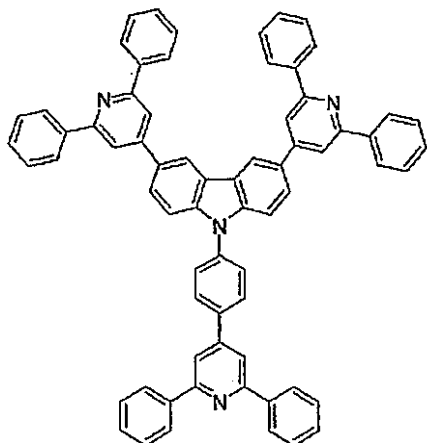
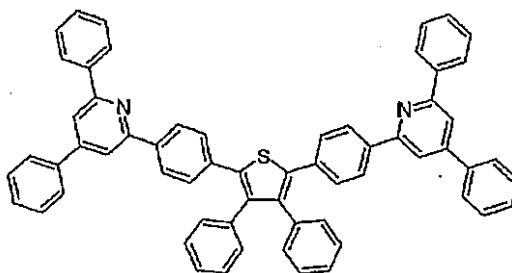
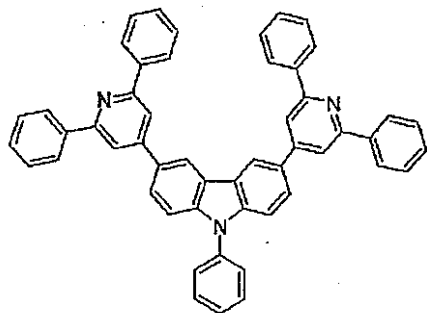
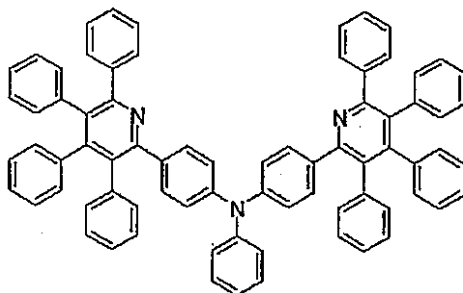
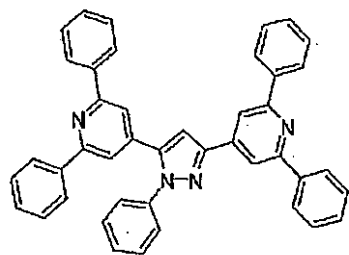
20



30

【 0 0 8 2 】

【化 3 5】



10

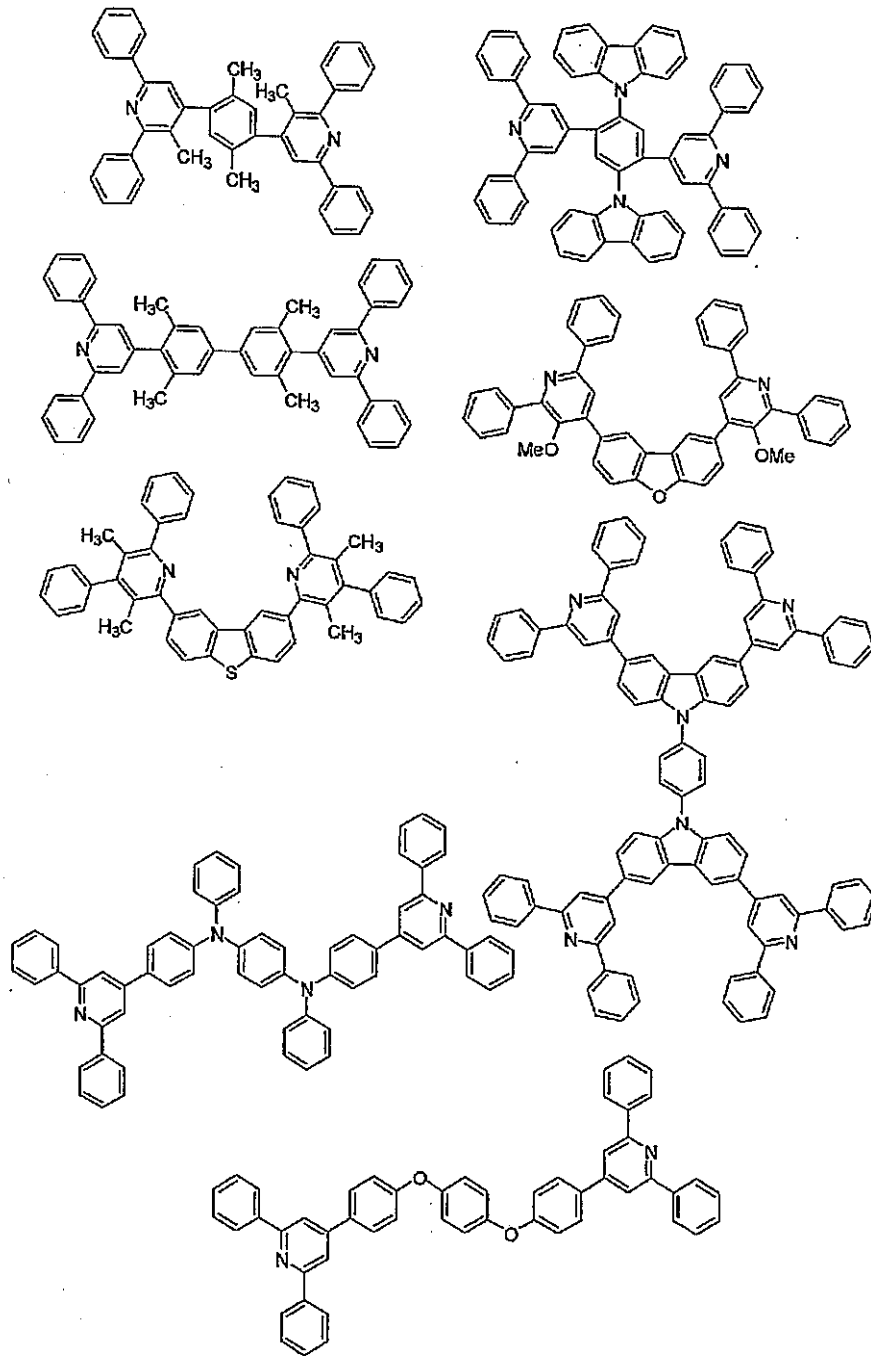
20

30

40

【 0 0 8 3 】

【化 3 6】



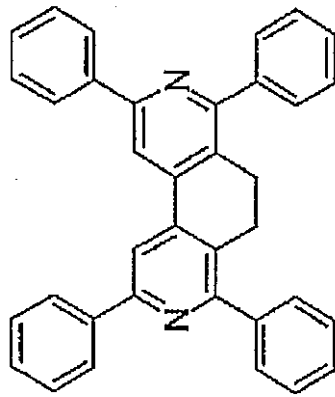
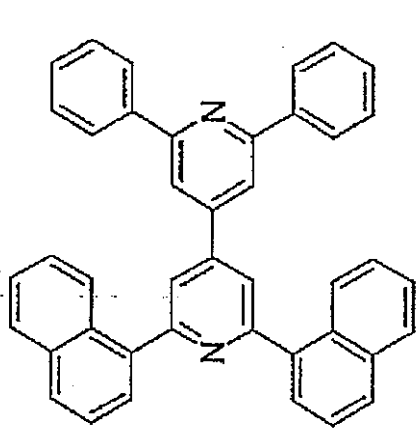
10

20

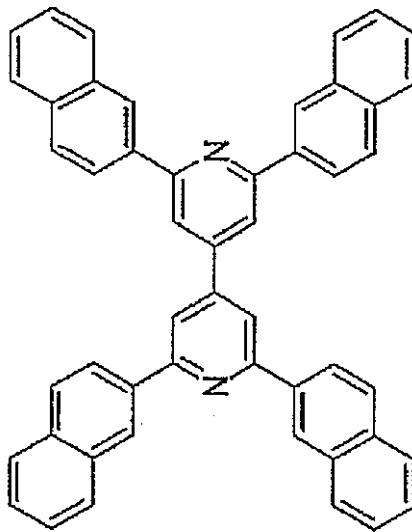
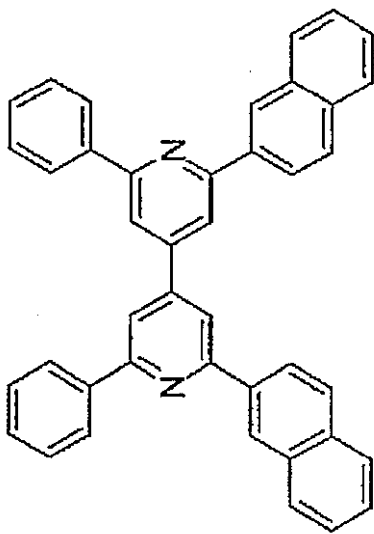
30

【 0 0 8 4 】

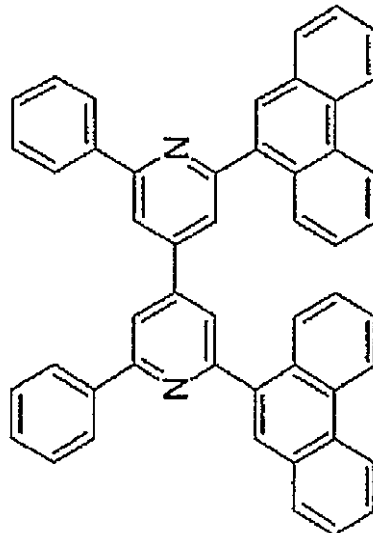
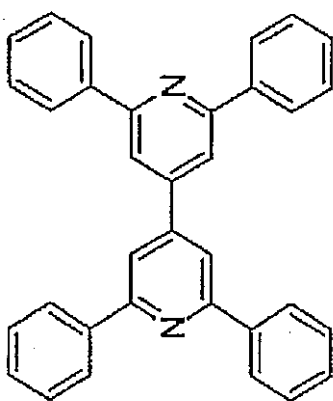
【化 3 7】



10



20

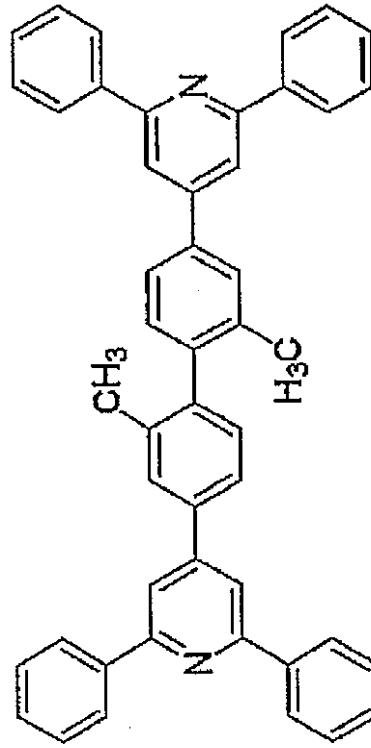
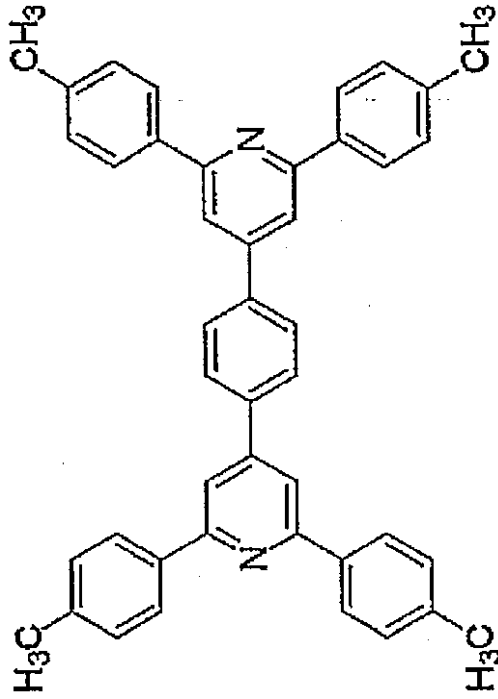


30

40

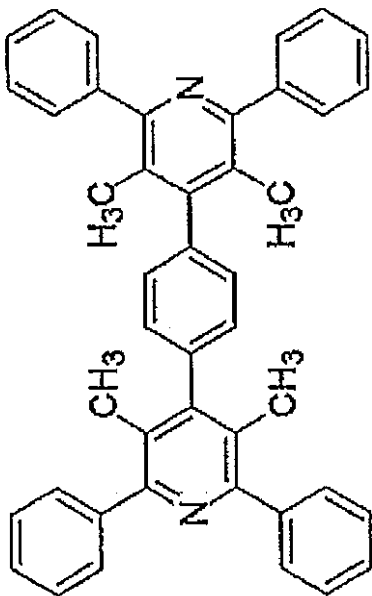
【 0 0 8 5 】

【化 3 8】

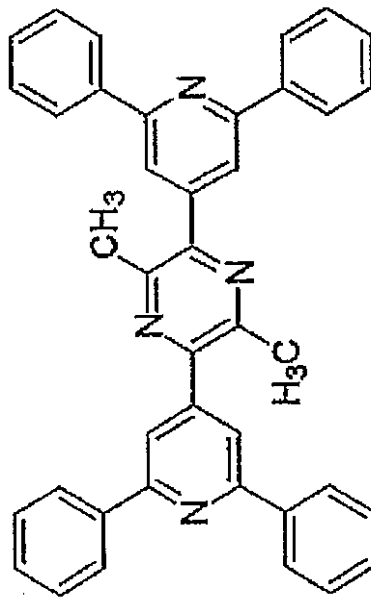


10

20



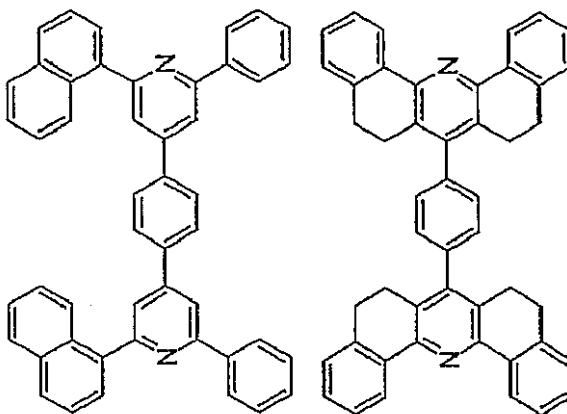
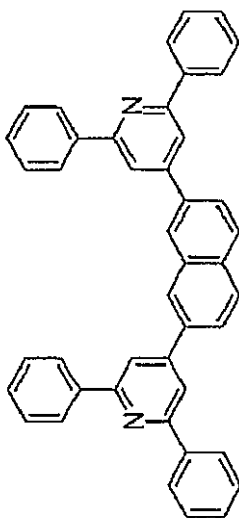
30



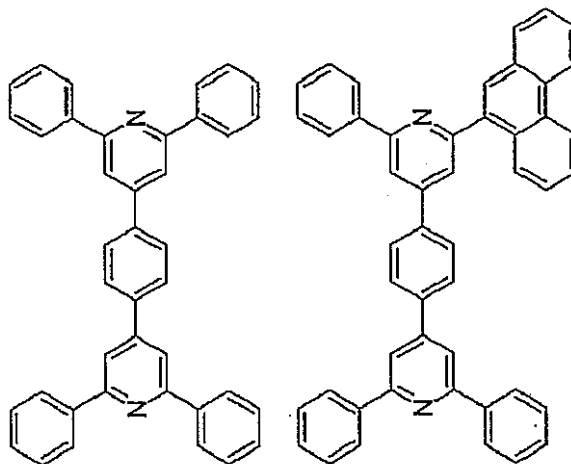
40

【 0 0 8 6 】

【化 3 9】



10

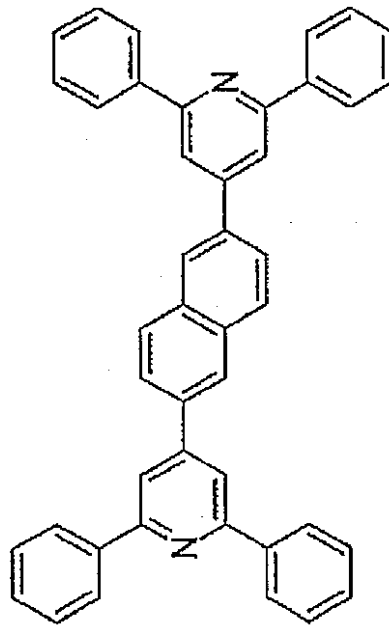
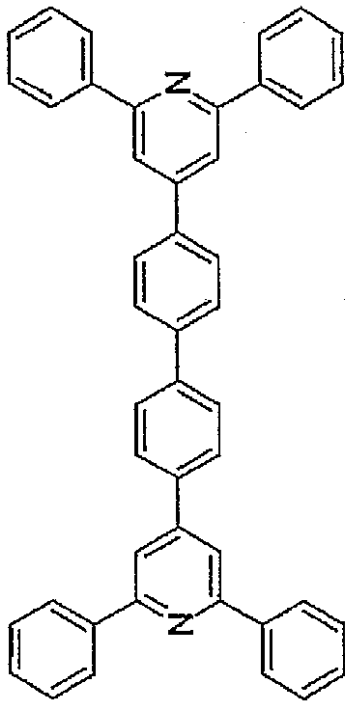


20

30

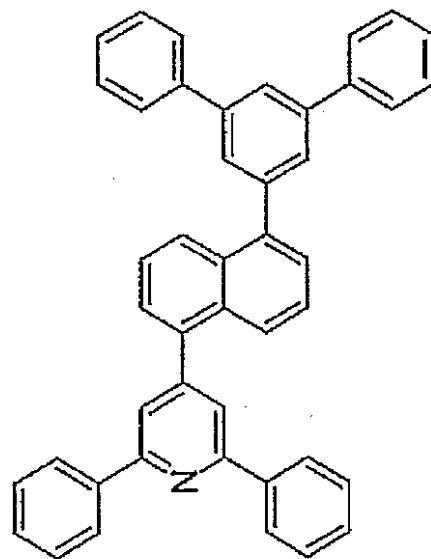
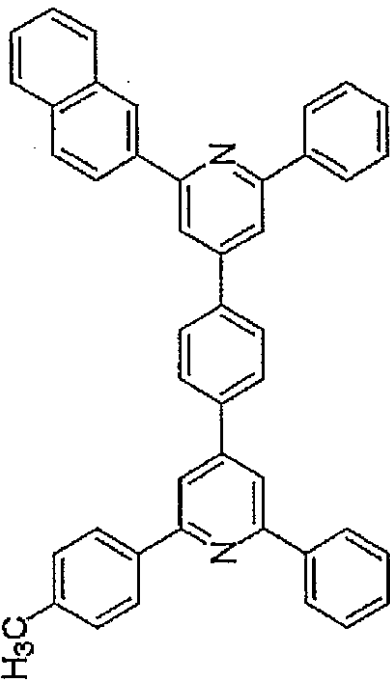
【 0 0 8 7 】

【化 4 0】



10

20

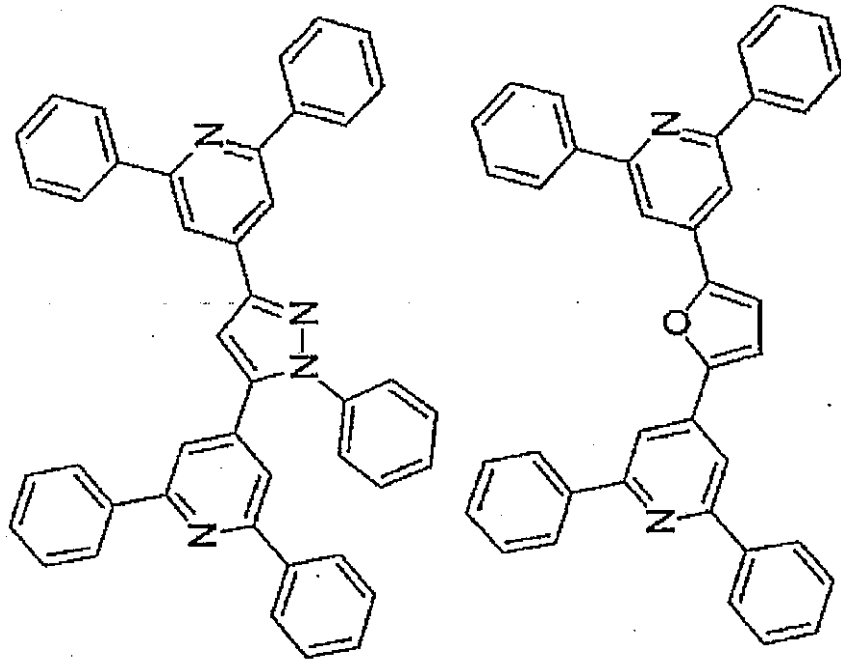


30

40

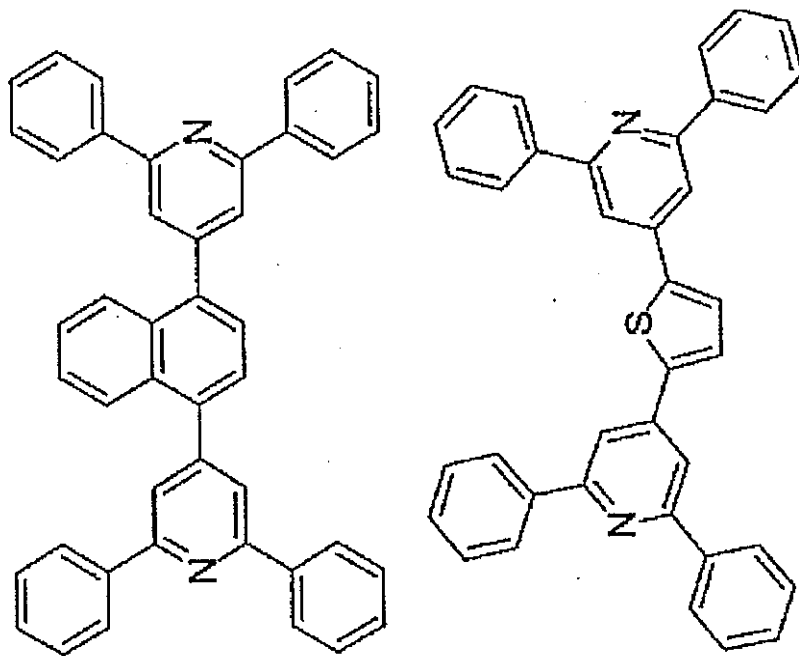
【 0 0 8 8 】

【化 4 1】



10

20

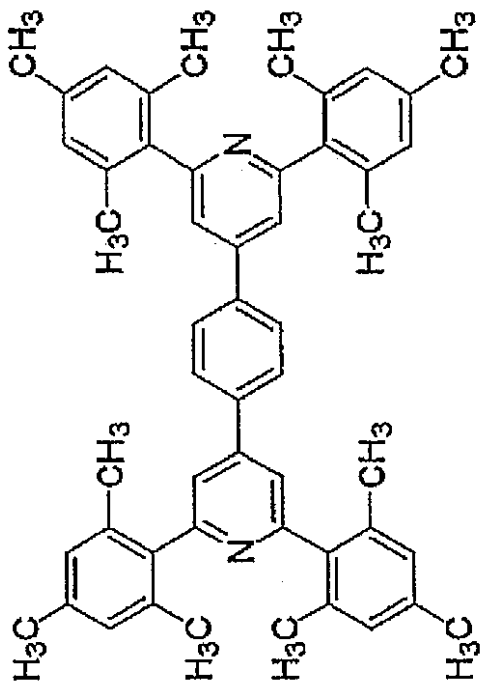


30

40

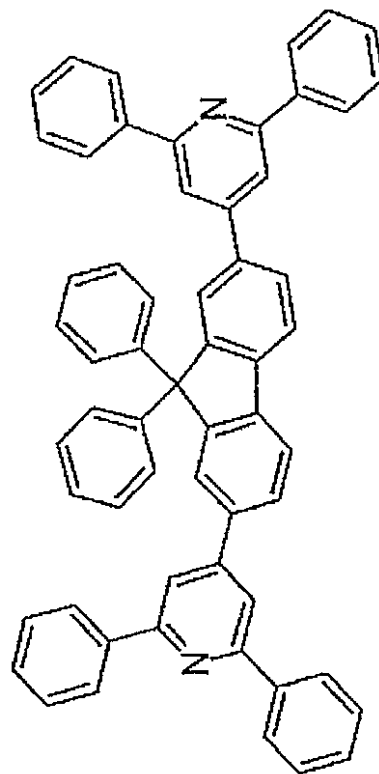
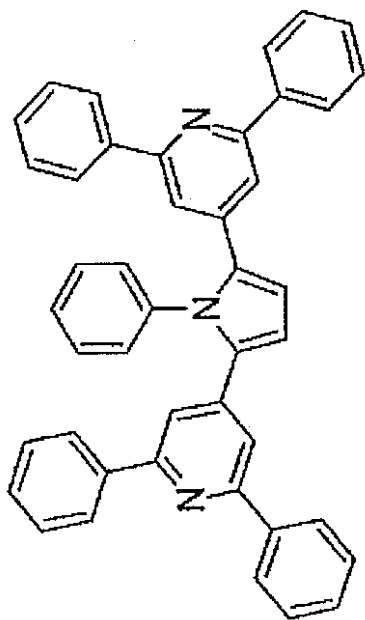
【 0 0 8 9 】

【化 4 2】



10

20

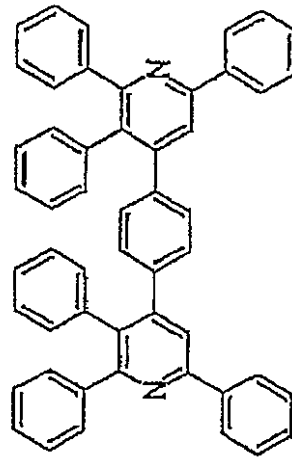
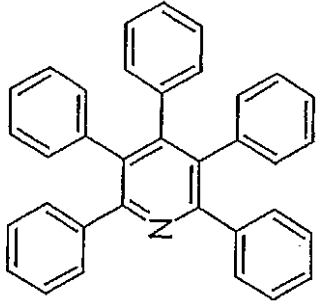


30

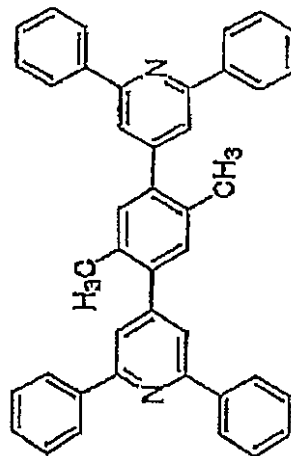
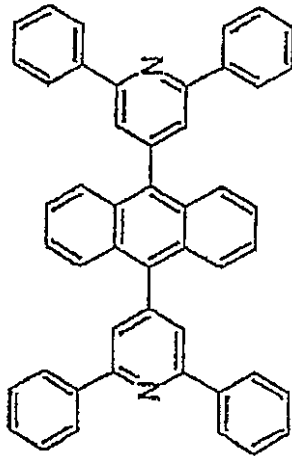
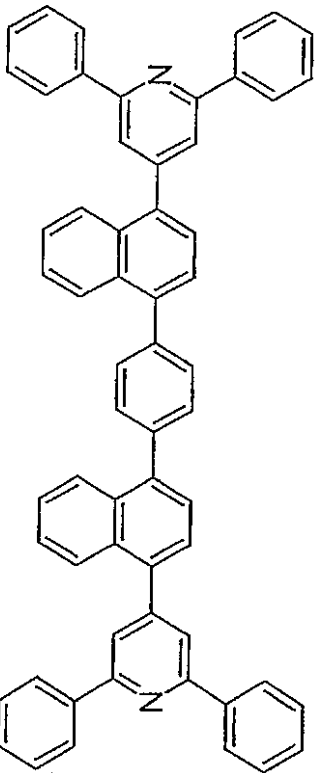
40

【 0 0 9 0 】

【化 4 3】



10

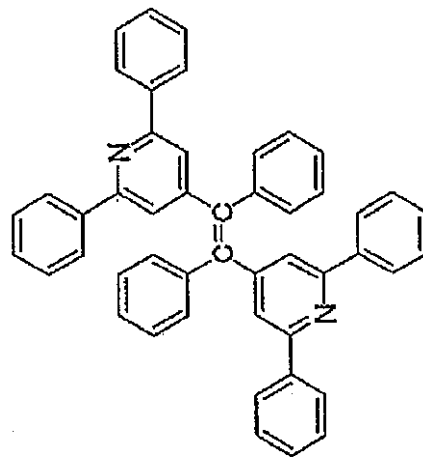
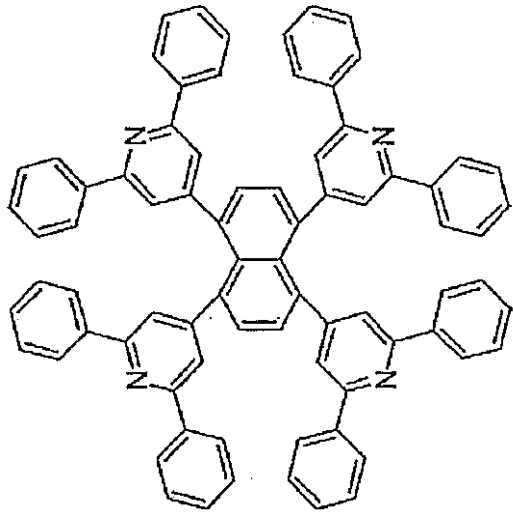


20

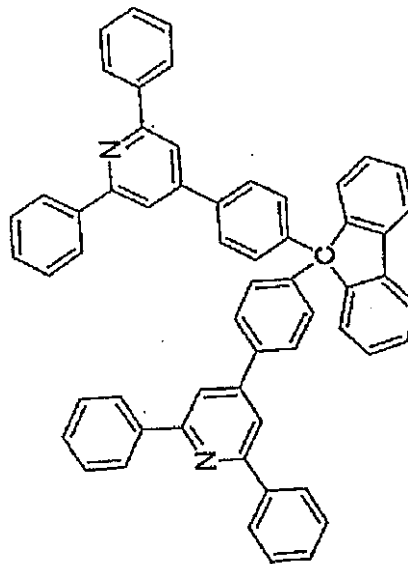
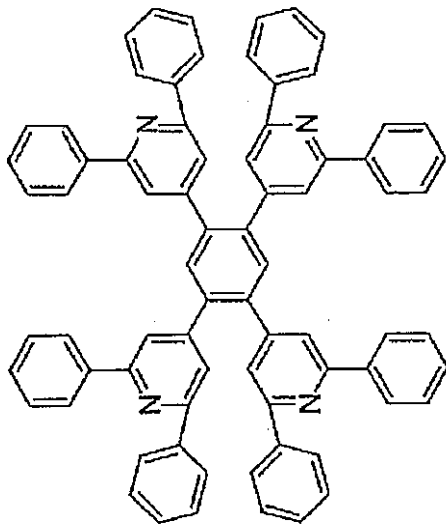
30

【 0 0 9 1 】

【化 4 4】



10

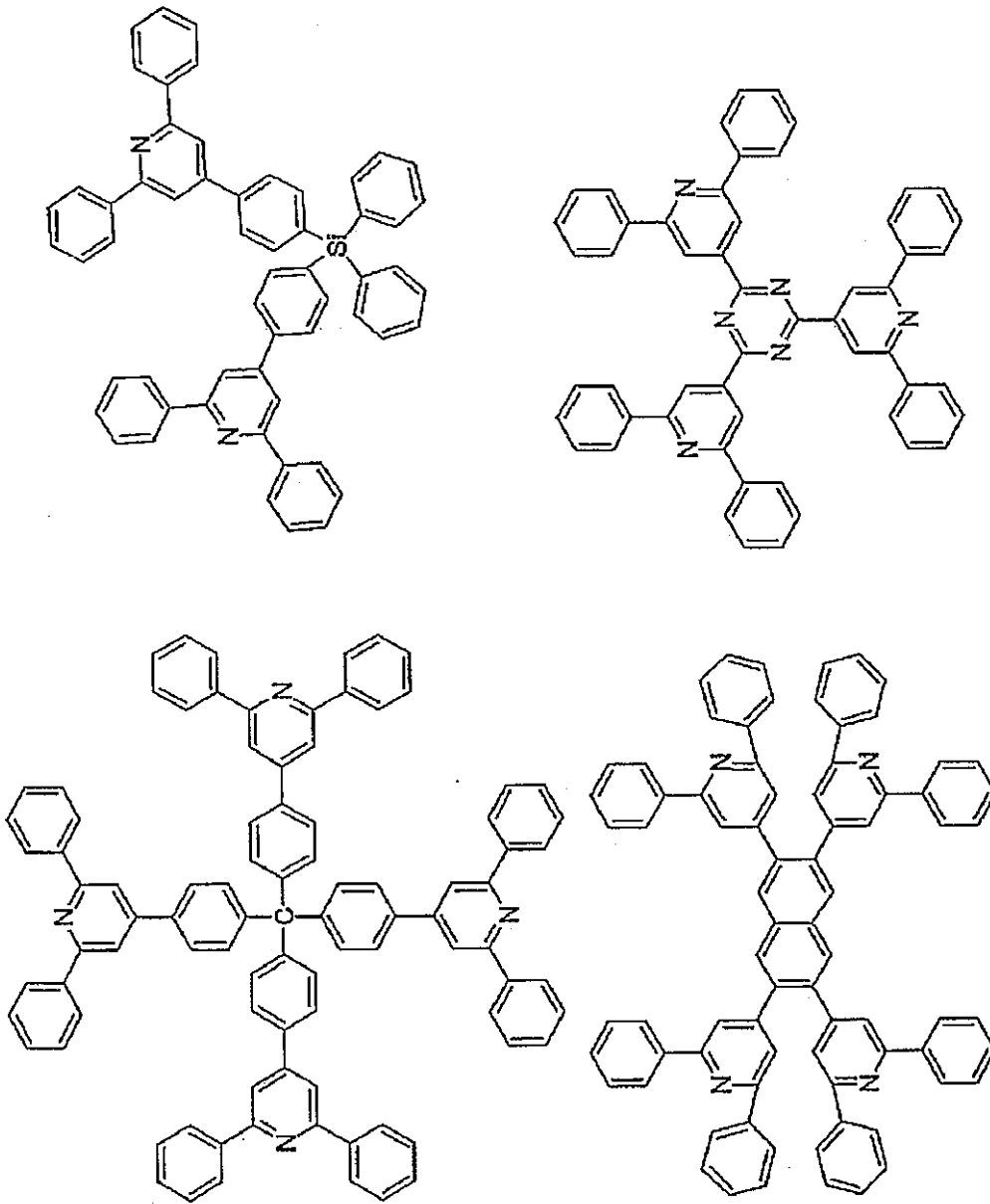


20

30

【 0 0 9 2 】

【化 4 5】



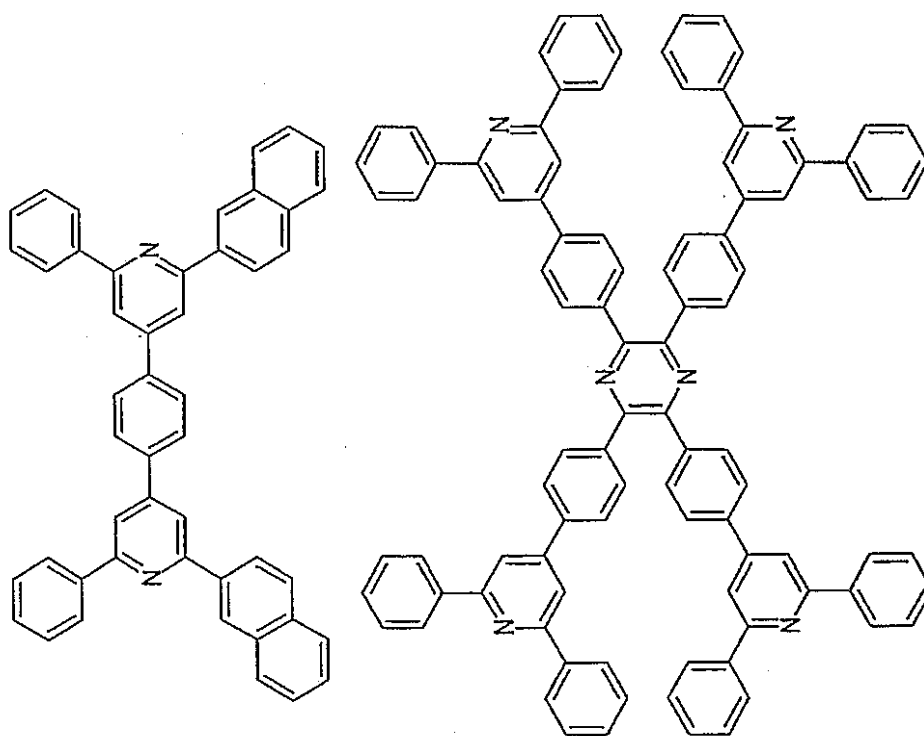
10

20

30

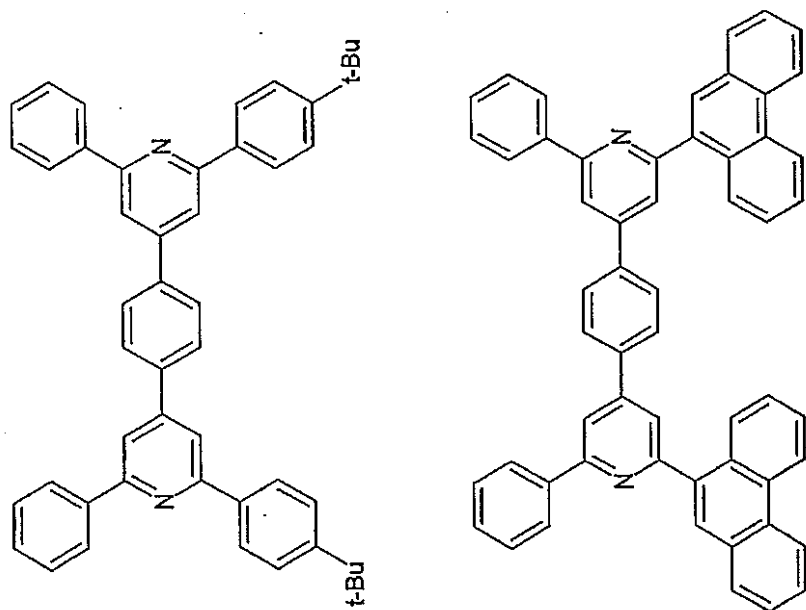
【 0 0 9 3 】

【化 4 6】



10

20

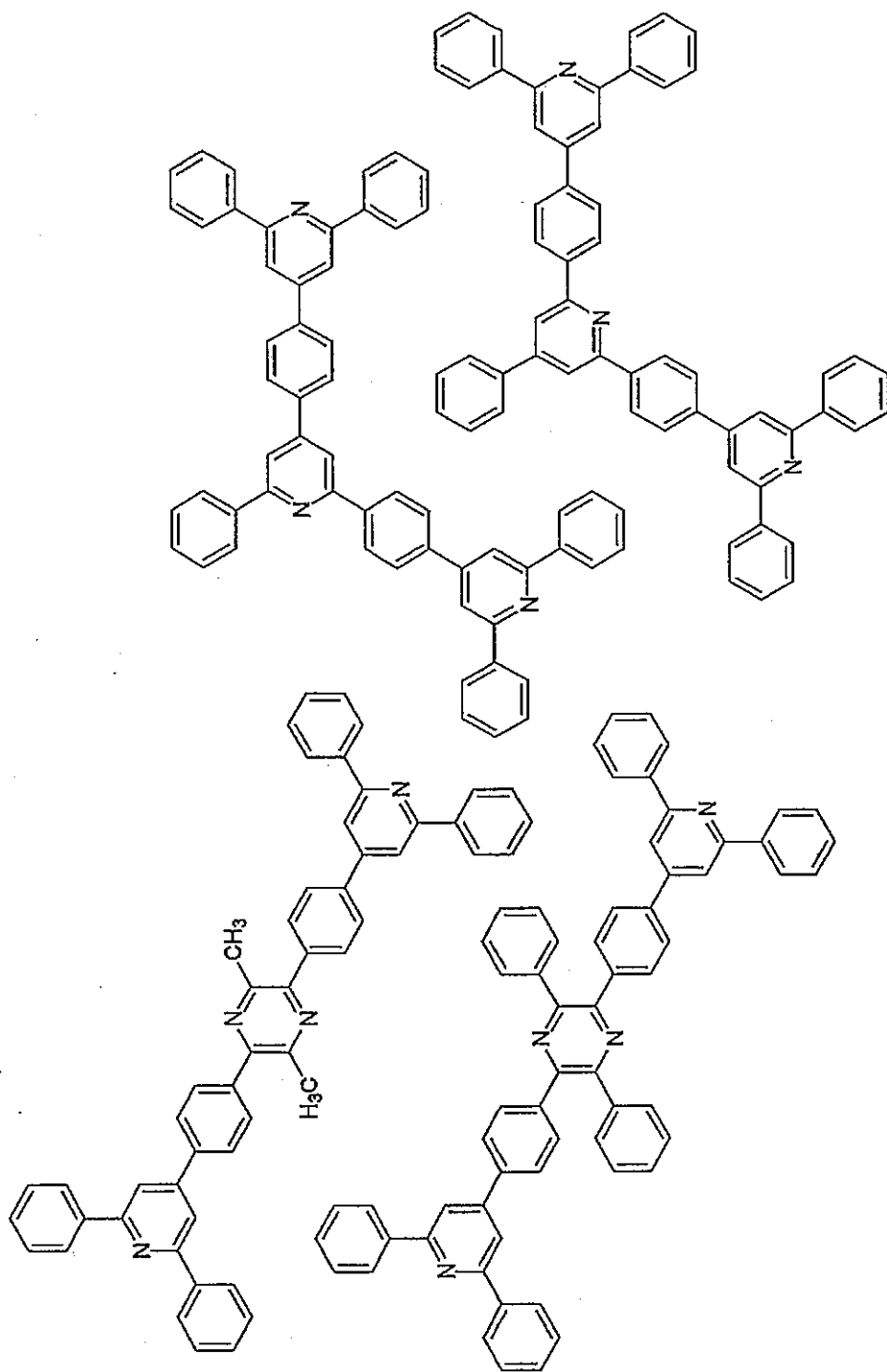


30

【 0 0 9 4 】

40

【化 47】



10

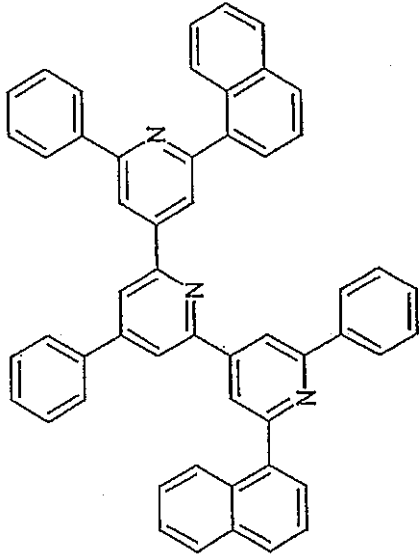
20

30

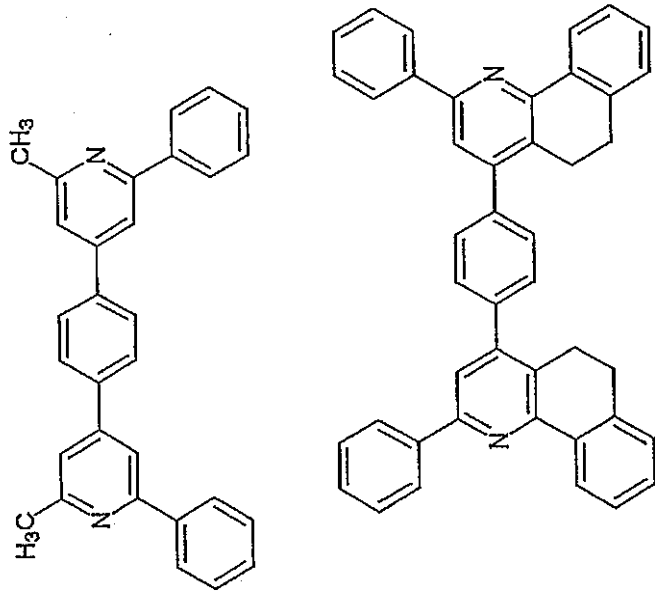
40

【 0 0 9 5 】

【化 4 8】



10

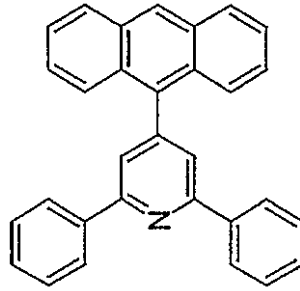
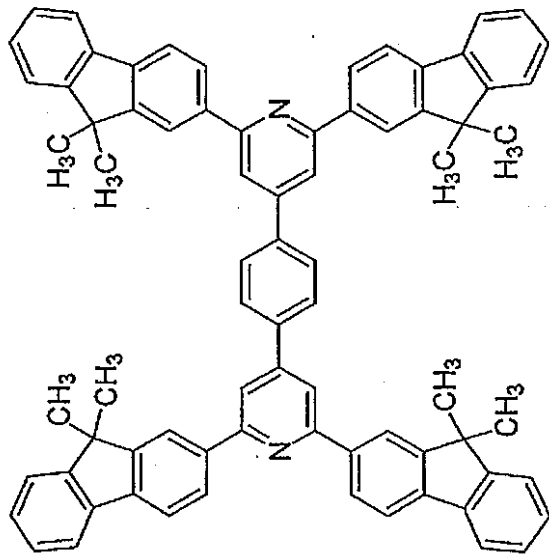


20

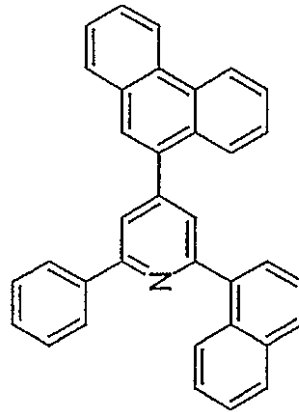
30

【 0 0 9 6 】

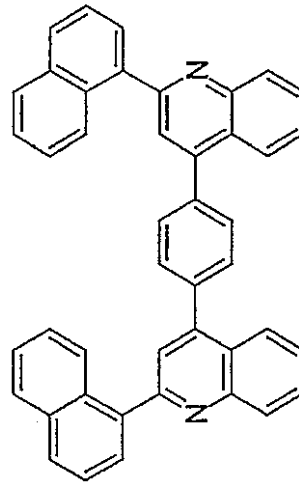
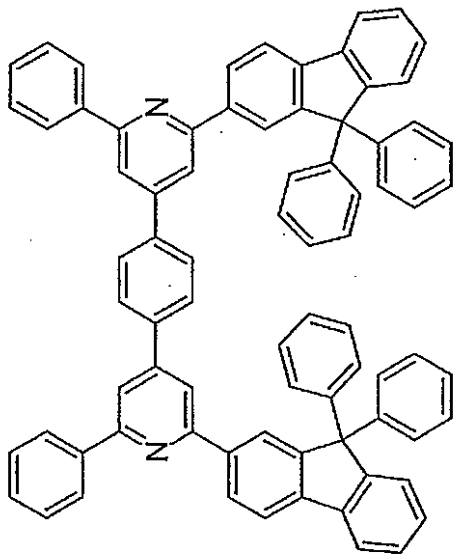
【化 4 9】



10



20

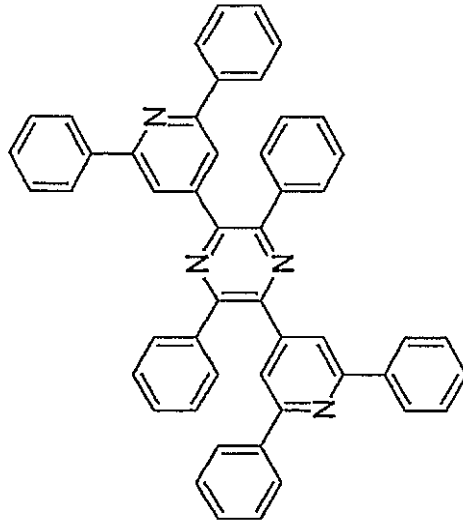
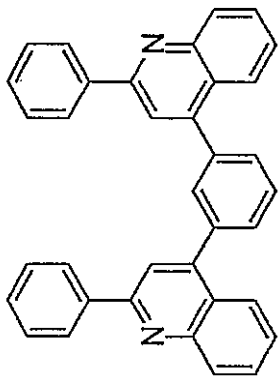


30

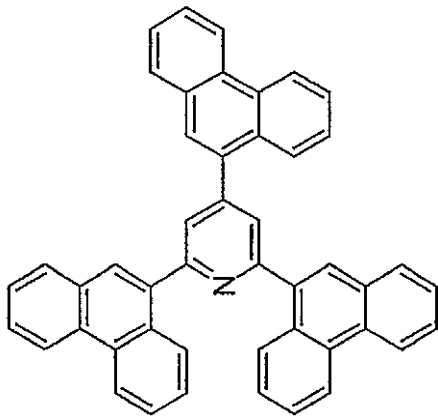
【 0 0 9 7 】

40

【化50】



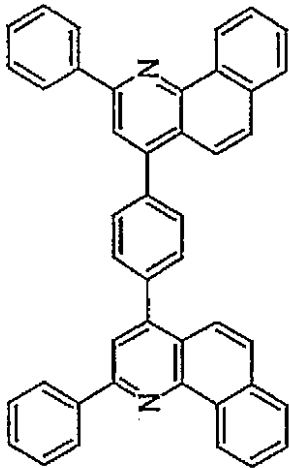
10



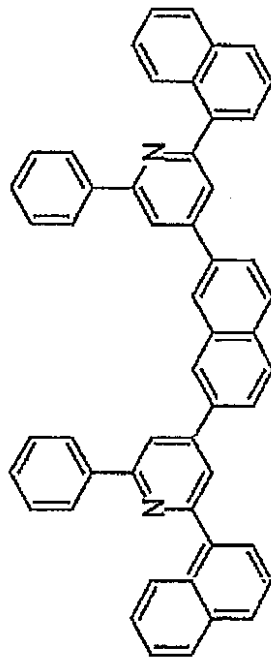
20

【0098】

【化51】



30



40

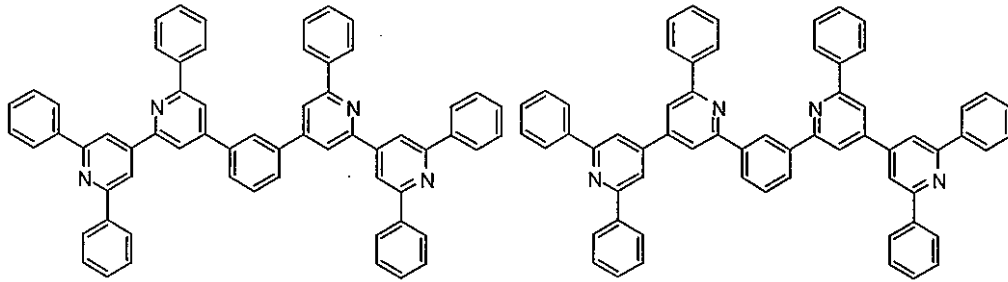
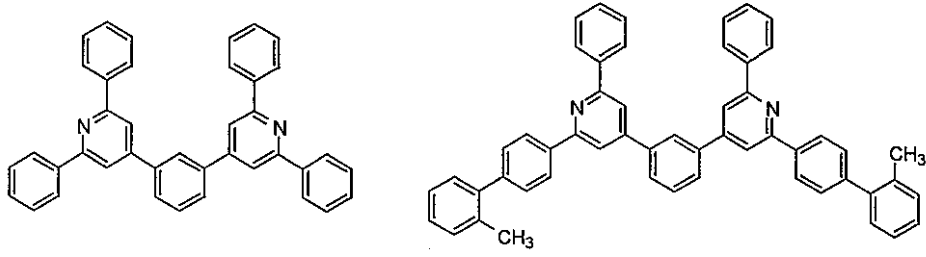
【0099】

中でも、以下に示す化合物は、励起三重項準位(T1)が高く、より好ましい。

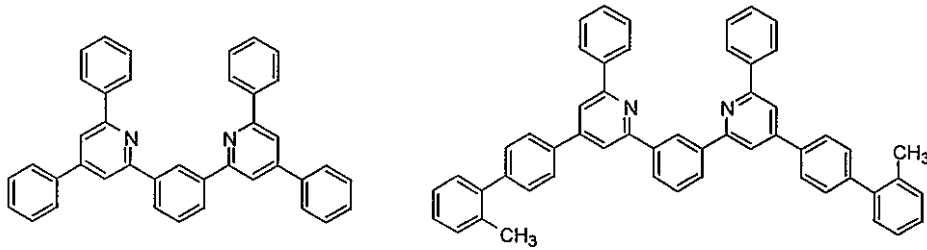
【0100】

50

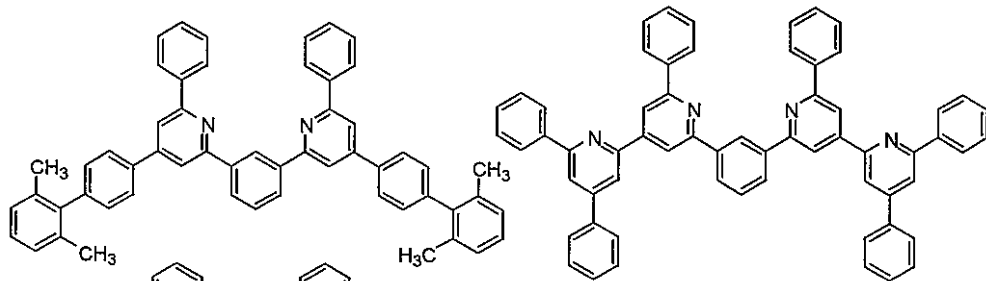
【化 5 2】



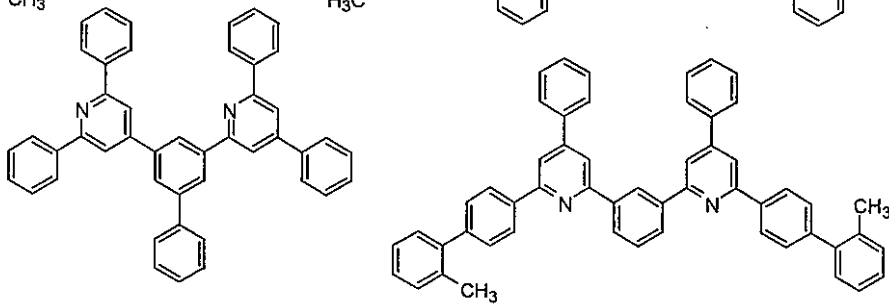
10



20



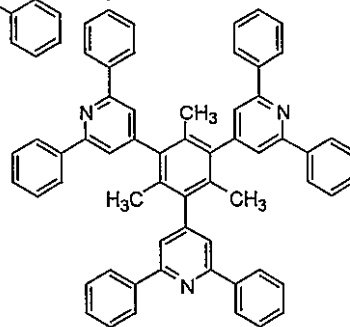
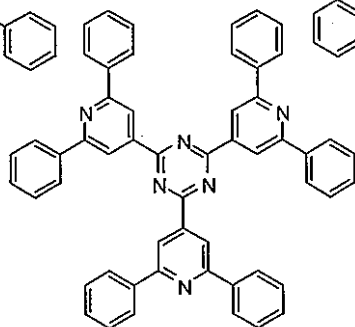
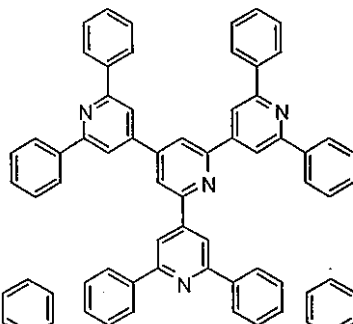
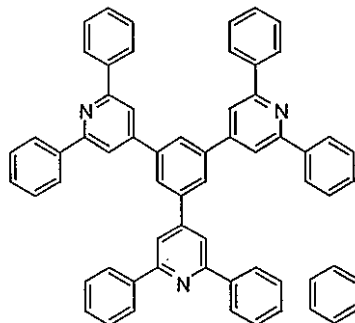
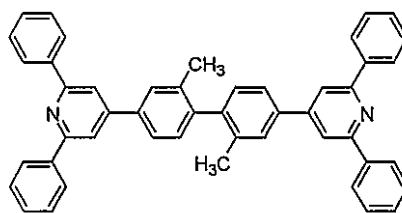
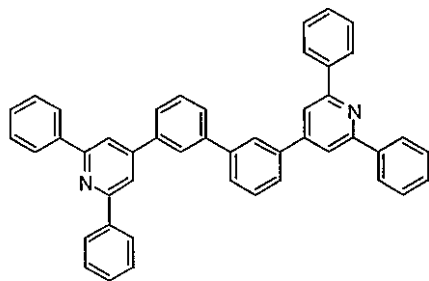
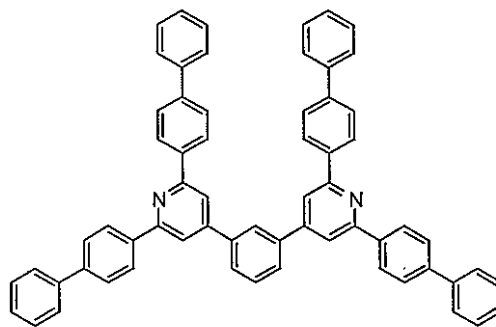
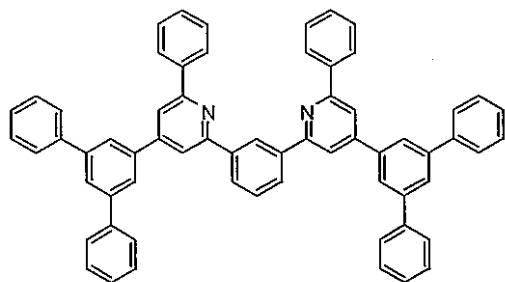
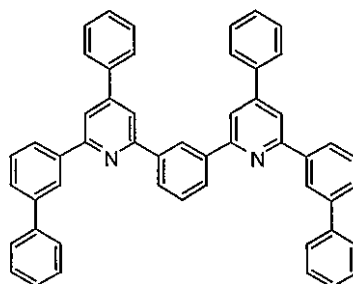
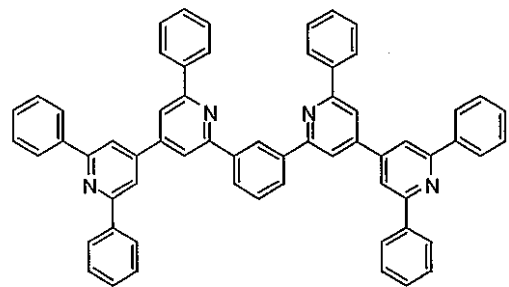
30



40

【 0 1 0 1 】

【化 5 3】



10

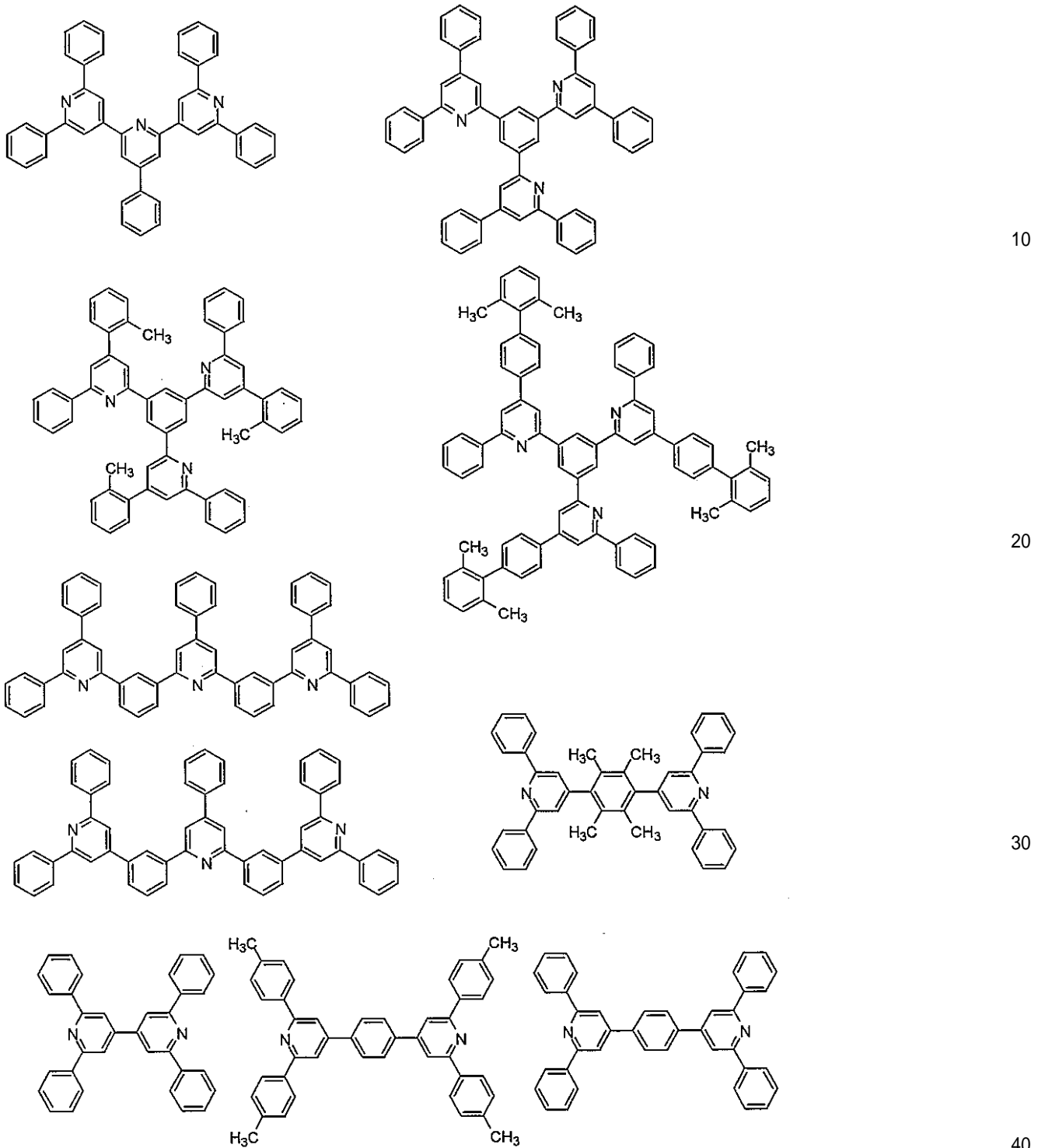
20

30

40

【 0 1 0 2 】

【化54】



【0103】

(正孔輸送性を有する化合物)

また、本発明で用いられる電荷輸送性化合物のうち正孔輸送性を有する化合物としては、例えば、4,4'-ビス[N-(1-ナフチル)-N-フェニルアミノ]ビフェニルで代表される2個以上の3級アミンを含み2個以上の縮合芳香族環が窒素原子に置換した芳香族ジアミン(特開平5-234681号公報)、4,4',4''-トリス(1-ナフチルフェニルアミノ)トリフェニルアミン等のスターバースト構造を有する芳香族アミン化合物(J. Lumin., 72-74巻、985頁、1997年)、トリフェニルアミンの四量体から成る芳香族アミン化合物(Chem. Commun., 2175頁、

1996年)、2, 2', 7, 7' - テトラキス - (ジフェニルアミノ) - 9, 9' - スピロピフルオレン等のスピロ化合物 (Synth. Metals, 91巻、209頁、1997年)、4, 4' - N, N' - ジカルバゾールピフェニルなどのカルバゾール誘導体 (WO 00/70655号公報)、等が挙げられる。

【0104】

上記の化合物以外に、ポリビニルカルバゾール (特開2001-257076号公報)、ポリビニルトリフェニルアミン (特開平7-53953号公報)、テトラフェニルベンジジンを含むポリアリーレンエーテルサルホン (Polym. Adv. Tech., 7巻、33頁、1996年) 等の高分子材料が挙げられる。

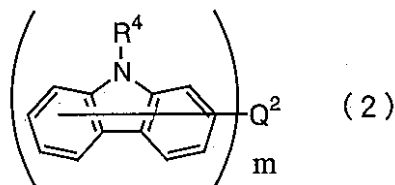
上記の化合物のうち、カルバゾール環を有する化合物 (カルバゾール誘導体やポリビニルカルバゾールなど) は励起三重項準位 (T1) が高く、より好ましい。 10

【0105】

カルバゾール環を有する化合物のうち、下記一般式 (2) で示される化合物が更に好ましい。

【0106】

【化55】



20

【0107】

一般式 (2) 中、

R^4 は、各々独立に、任意の置換基或いは Q^2 を表す。

カルバゾール環は、 R^4 以外にも置換基を有していても良い。

m は、1 ~ 6 の整数である。

m が1の時の、 Q^2 は、カルバゾール環の置換基或いは水素原子である。

m が2以上の時の、 Q^2 は、 m 個の連結基である。 30

Q^2 は、カルバゾール環の1 ~ 9位のいずれか1つ、または R^4 と直接結合する。但し、 Q^2 が、カルバゾール環の9位に結合する場合は、 R^4 が Q^2 となる。

m が2以上の時の、化合物中に複数個含まれる R^4 は、それぞれ同一であっても異なってもよい。

また、 m が2以上の時、カルバゾール環が Q^2 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。

(m)

前記一般式 (2) で表される化合物の取りうる m の値は、1 ~ 6 の整数であるが、分子内にカルバゾール環を2つ以上有している場合に優れた耐久性を発揮可能であり、これによって優れた正孔輸送性と広い酸化還元電位差を発現する。他方、カルバゾール環が多すぎると化合物としての酸性が強くなりすぎ、発光層やこれに接する層などに含まれる場合、長時間の電界印加により還元劣化される危険性がある。そうした観点から、 Q^2 と結合したカルバゾール環の数を表す m は2以上が好ましく、6以下が好ましく、4以下が更に好ましく、3以下が最も好ましい。 40

(一般式 (2) の分子量等)

上記一般式 (2) で表される化合物の分子量は、通常、4000以下、好ましくは3000以下、より好ましくは2000以下であり、また通常200以上、好ましくは300以上、より好ましくは400以上である。分子量が上限値を越えると、昇華性が著しく低下して電界発光素子を製作する際に蒸着法を用いる場合において支障を来したり、あるいは有機溶媒などへの溶解性の低下や、合成工程で生じる不純物成分の増加に伴って、材料 50

の高純度化（すなわち劣化原因物質の除去）が困難になる場合があり、また分子量が下限値を下回ると、ガラス転移温度および、融点、気化温度などが低下するため、耐熱性が著しく損なわれるおそれがある。

【0108】

また、前記一般式（2）で表される化合物の好ましい総炭素数は、通常、300以下、好ましくは200以下、より好ましくは100以下であり、また通常15以上、好ましくは20以上、より好ましくは30以上である。

（ Q^2 ）

本発明における連結基 Q^2 とは、基本的にカルバゾール環に連結する基であれば、特に制限はない。すなわち、 m が1の時の、 Q^2 は、カルバゾール環の置換基或いは水素原子であり、 m が2以上の時の、 Q^2 は、 m 個の連結基である。

10

【0109】

Q^2 は、カルバゾール環の1～9位のいずれか1つ、または R^4 と直接結合する。但し、 Q^2 が、カルバゾール環の9位に結合する場合は、 R^4 が Q^2 となる。

また、 m が2以上の時、カルバゾール環が Q^2 と結合する位置は、それぞれ同一の位置であっても異なってもよい。

カルバゾール環の数を表す m が2以上であるとき、本発明に記載の連結基 Q^2 は、任意の連結基を適用可能である。

【0110】

好ましくは、

置換基を有していてもよいアミノ基、

置換基を有していてもよいアルケン基、

置換基を有していてもよいアルキン基、

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基（例えばベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテンなど由来の m 個の基が含まれる）

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基（例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ペリミジン環、キナゾリン環、キナゾリノン環、アズレン環など由来の m 個の基が含まれる）、

20

30

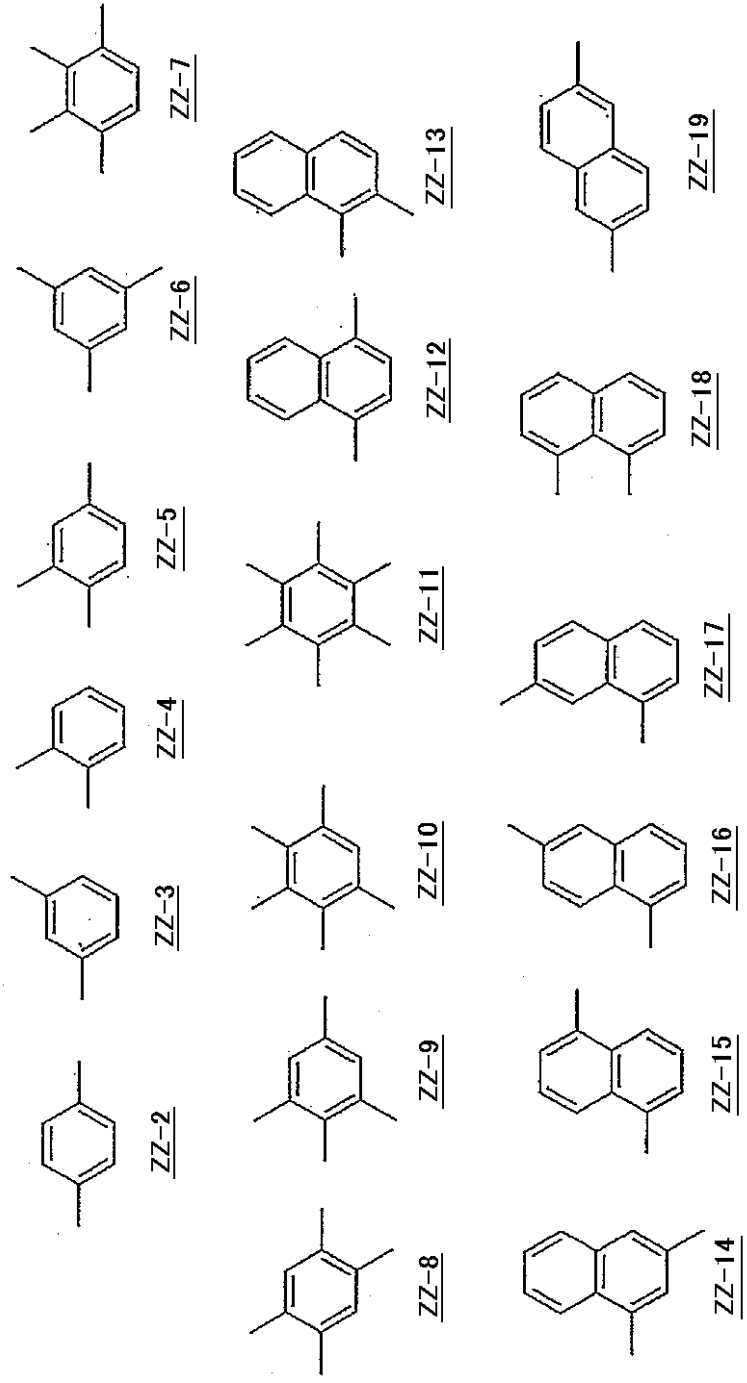
或いは、これらが2つ以上連結してなる基、
などが挙げられる。

【0111】

連結基 Q^2 として、好ましい具体例を以下に示す。（ZZ-2～ZZ-184）

【0112】

【化 5 6】



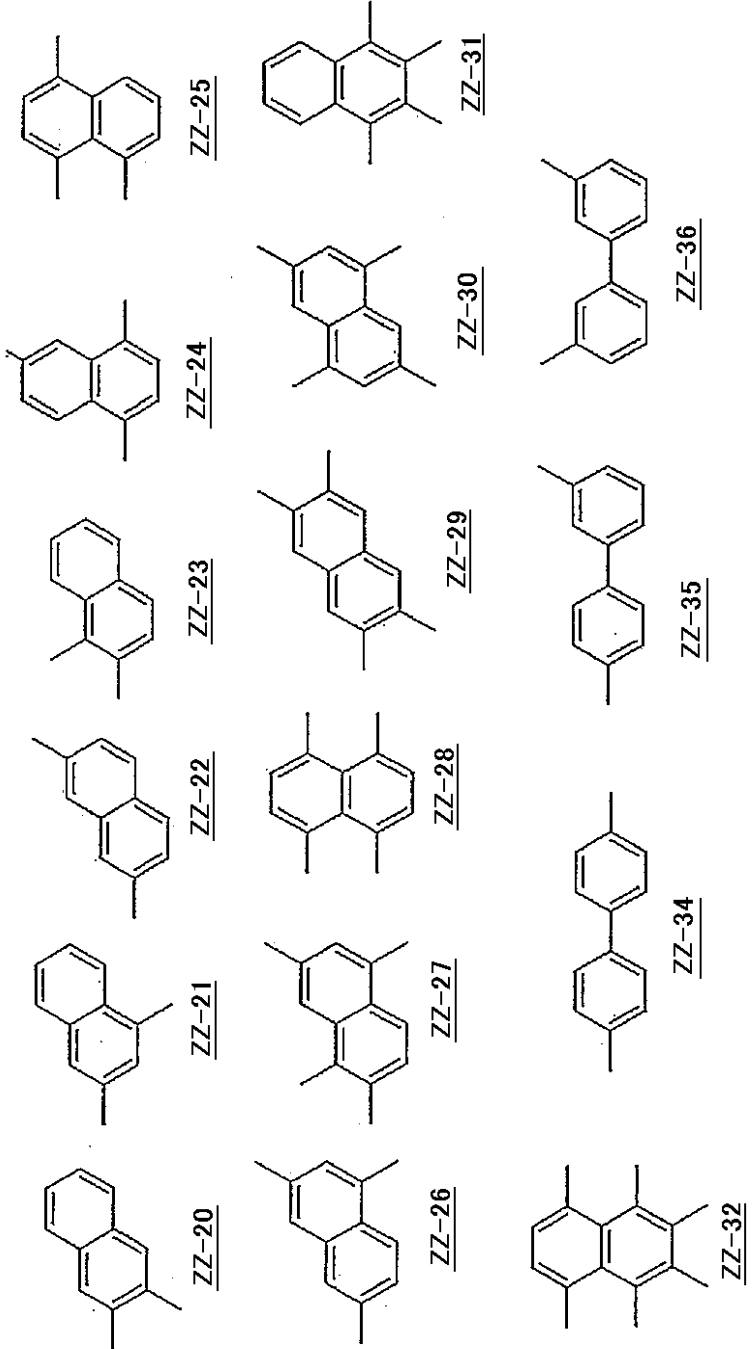
10

20

30

【 0 1 1 3 】

【化 5 7】



10

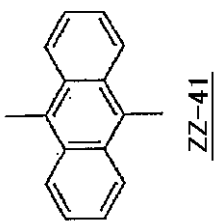
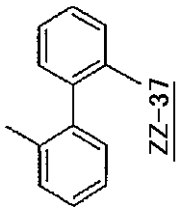
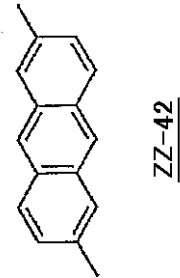
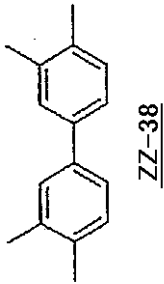
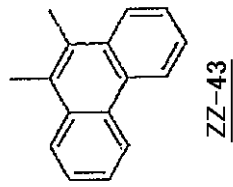
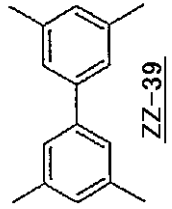
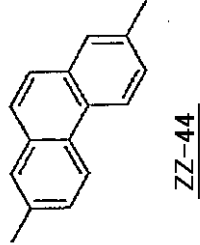
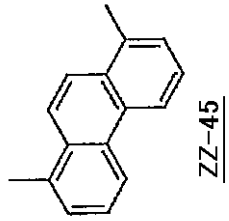
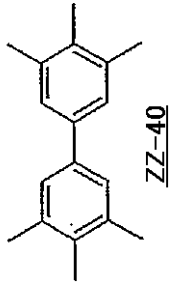
20

30

40

【 0 1 1 4 】

【化 5 8】



10

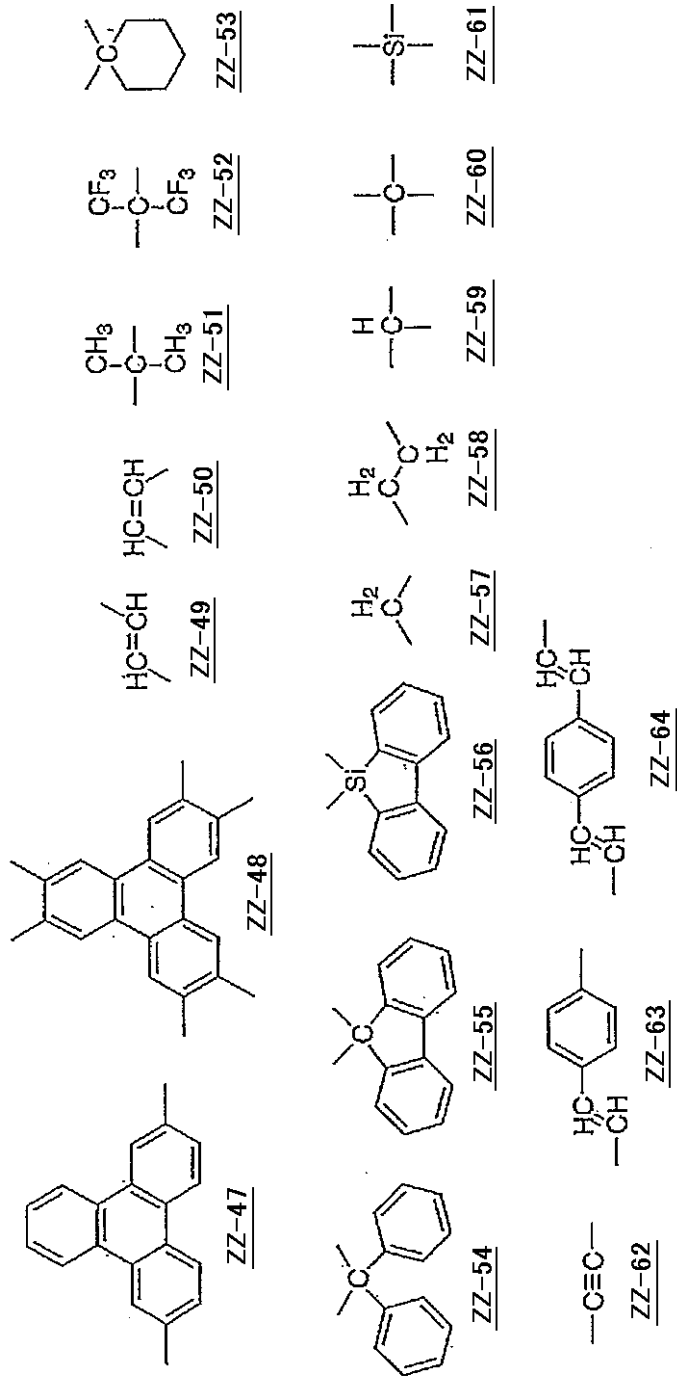
20

30

40

【 0 1 1 5 】

【化 5 9】



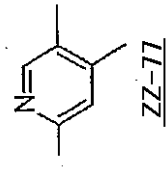
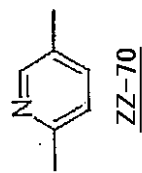
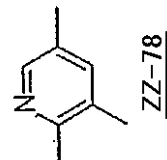
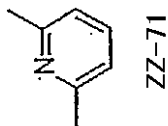
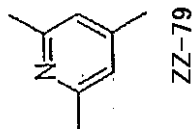
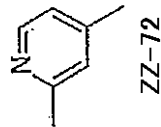
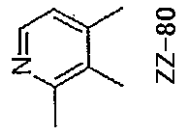
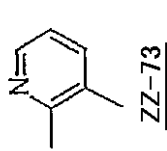
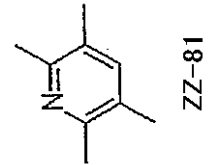
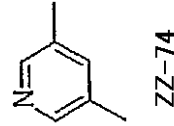
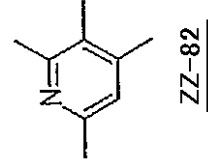
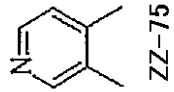
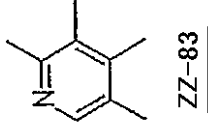
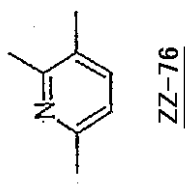
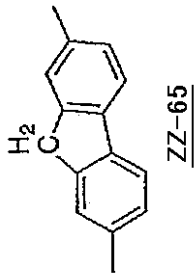
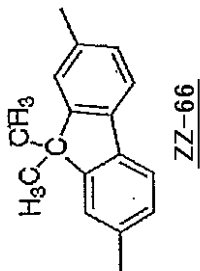
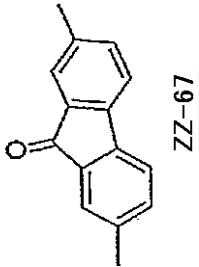
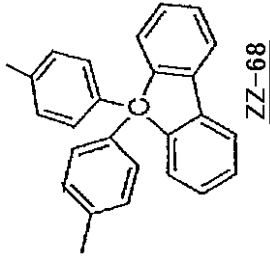
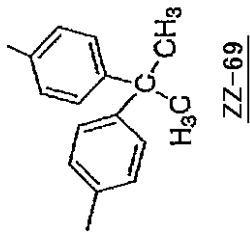
10

20

30

【 0 1 1 6 】

【化 6 0】



【 0 1 1 7 】

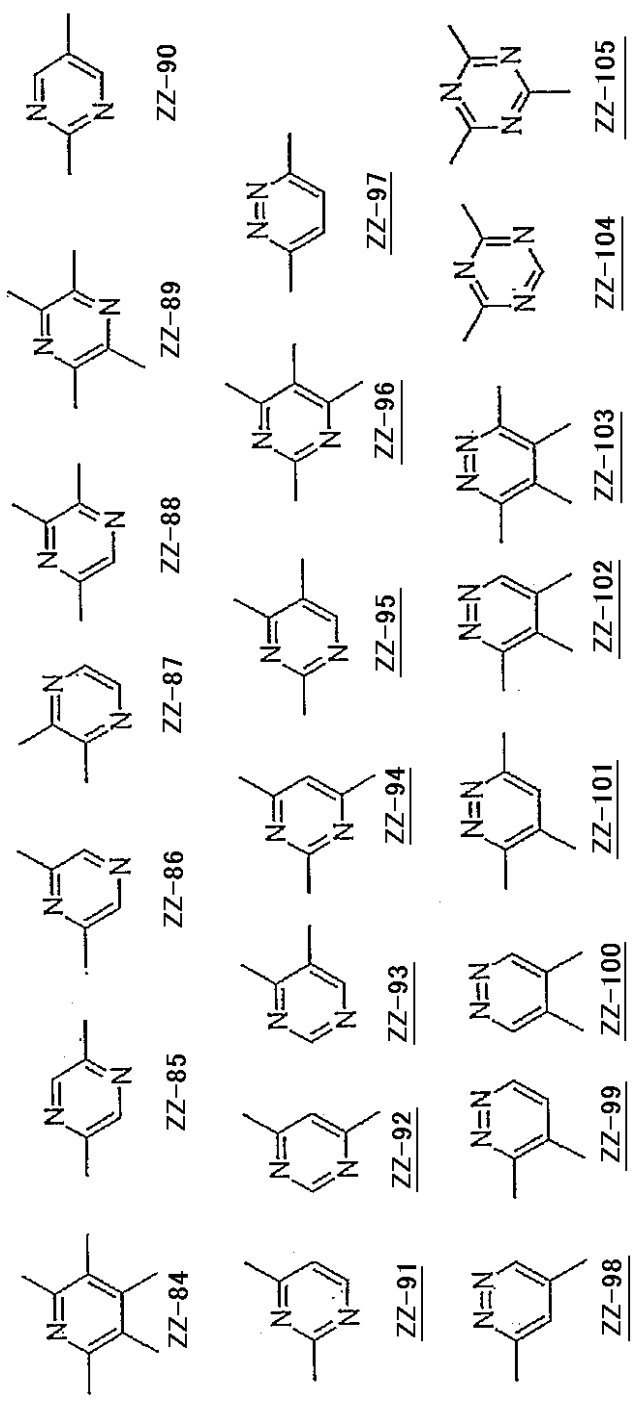
10

20

30

40

【化 6 1】



10

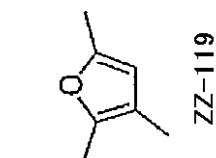
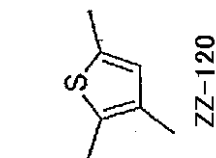
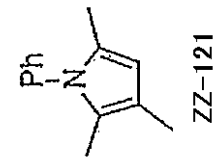
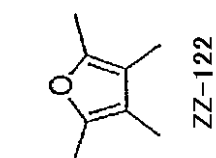
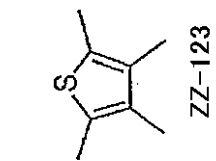
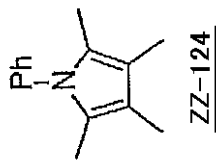
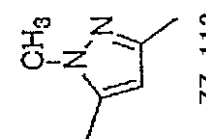
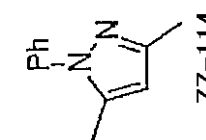
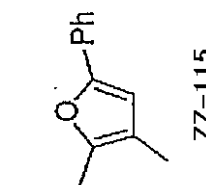
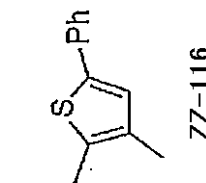
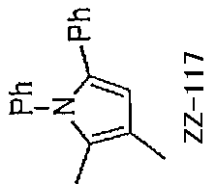
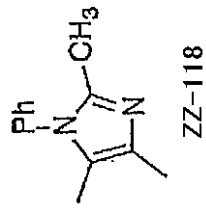
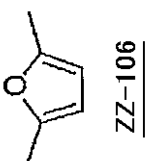
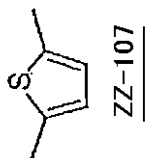
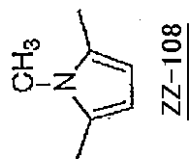
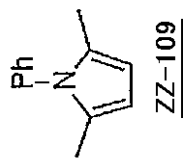
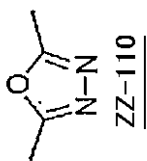
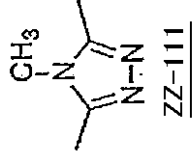
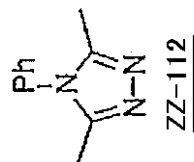
20

30

【 0 1 1 8 】

40

【化 6 2】



10

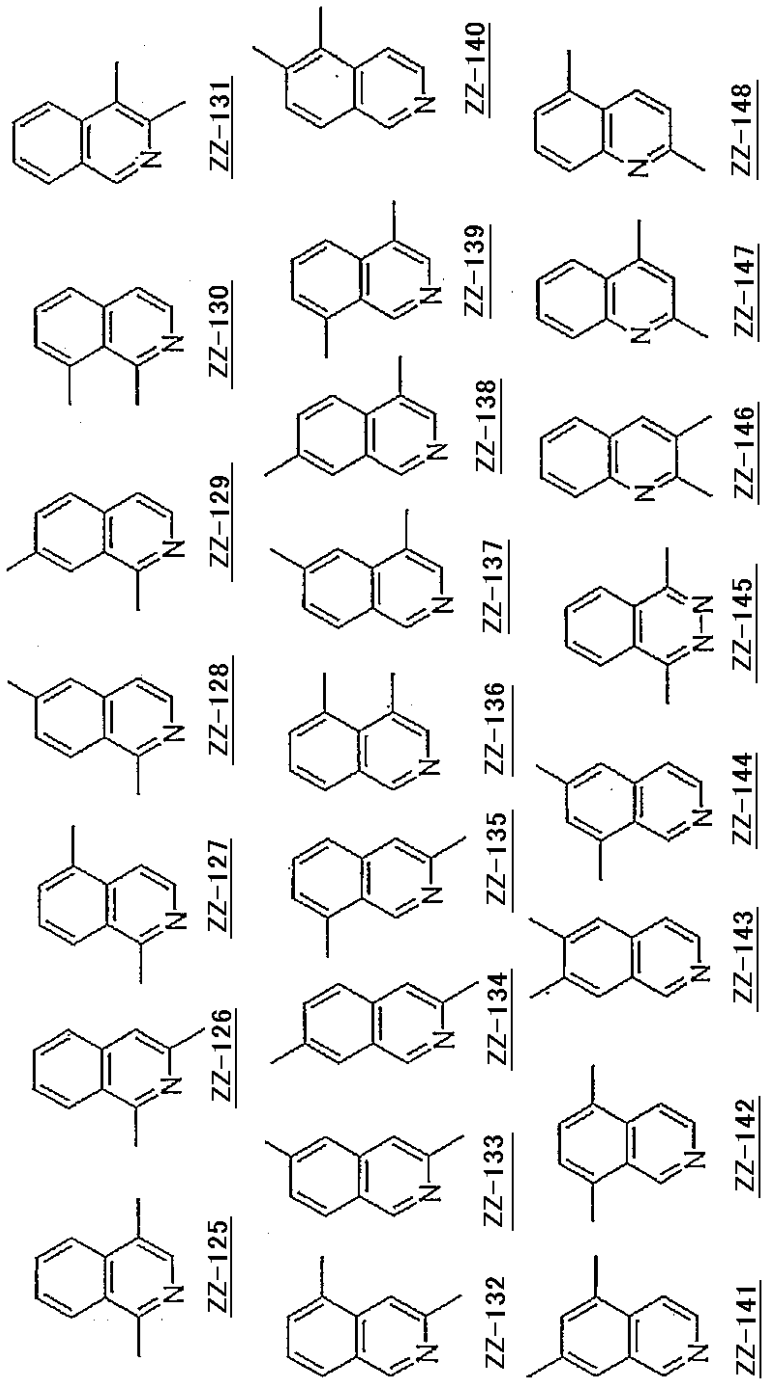
20

30

【 0 1 1 9 】

40

【化 6 3】



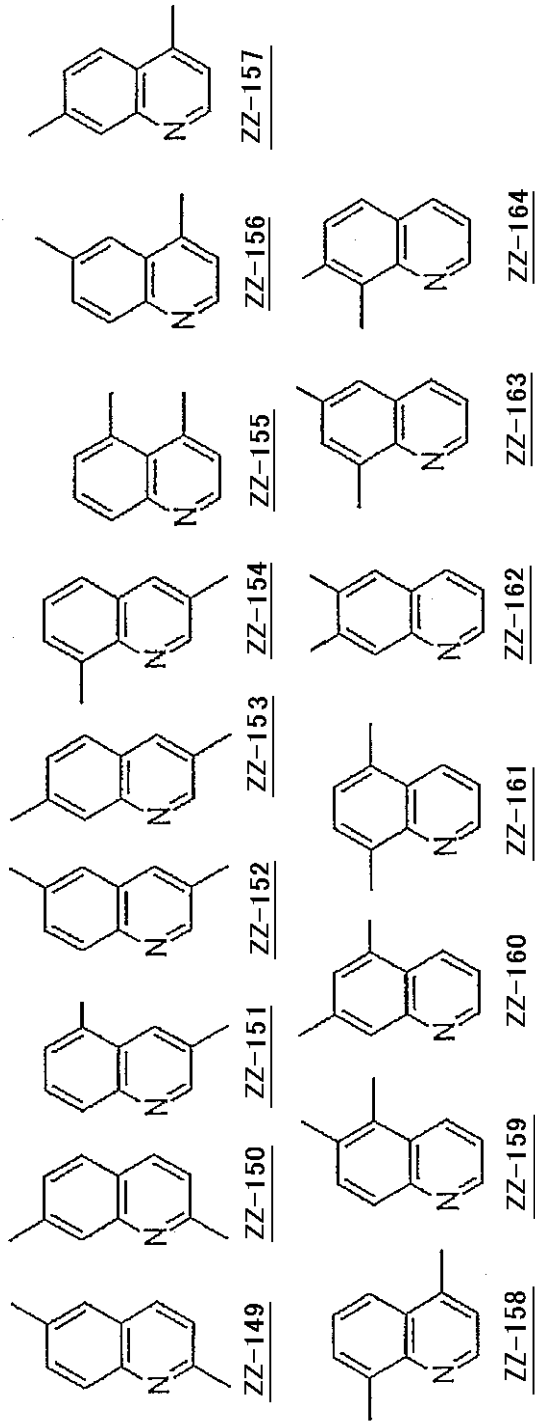
10

20

30

【 0 1 2 0 】

【化 6 4】



10

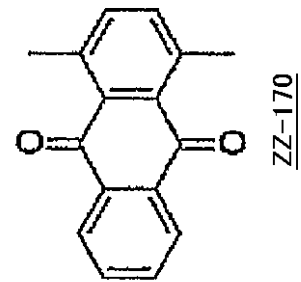
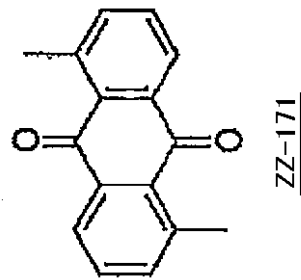
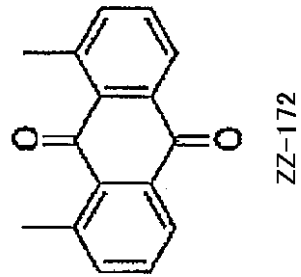
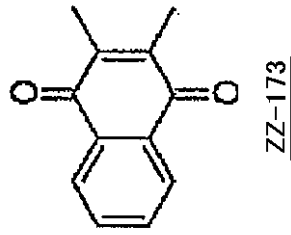
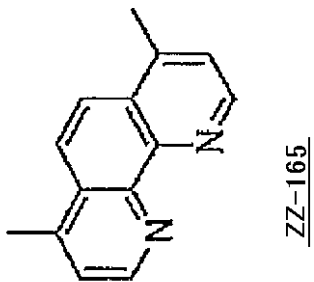
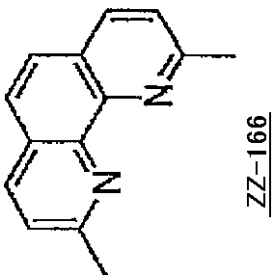
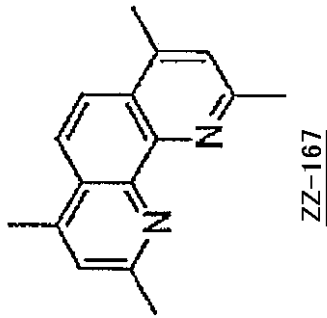
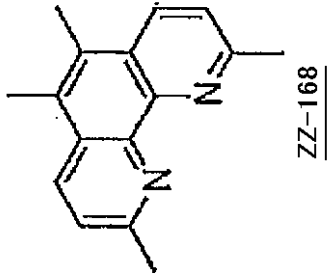
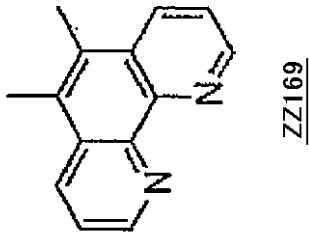
20

30

【 0 1 2 1 】

40

【化 6 5】



10

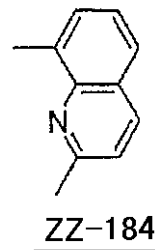
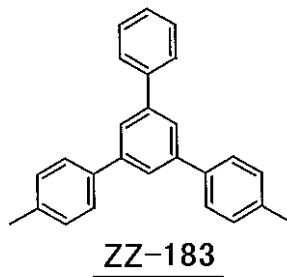
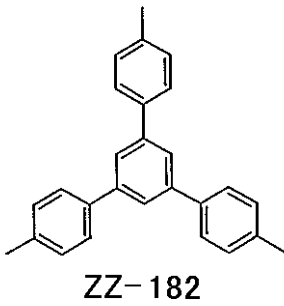
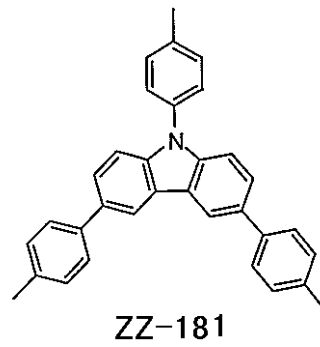
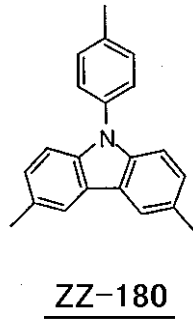
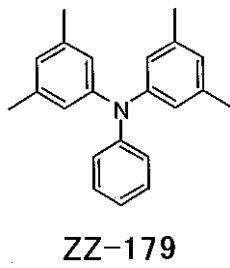
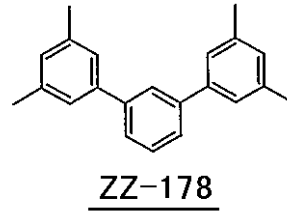
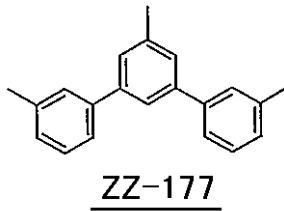
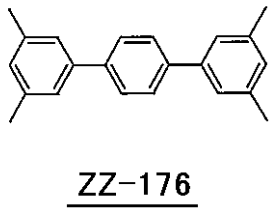
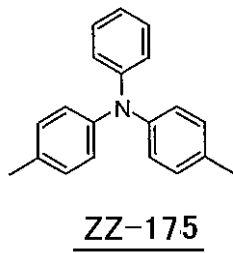
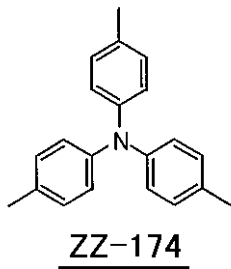
20

30

40

【 0 1 2 2 】

【化 6 6】



10

20

30

【 0 1 2 3 】

中でも、酸化還元電位差を十分に広くする観点と繰返し電気酸化還元耐久性の観点から

ZZ - 2 ~ 69 , 79 , 82 , 84 , 89 , 96 , 103 , 105 , 108 , 109 , 111 ~ 114 , 117 , 118 , 121 , 124 , 167 , 170 , 174 ~ 183 が好ましく、

ZZ - 2 , 8 , 11 ~ 13 , 15 , 17 , 19 , 20 , 22 , 23 ~ 25 , 27 ~ 30 , 34 , 37 , 44 , 47 ~ 61 , 63 ~ 69 , 89 , 105 , 109 , 114 , 124 , 167 , 170 , 174 ~ 183 がより好ましく、

ZZ - 2 , 8 , 12 , 13 , 15 , 17 , 19 , 20 , 22 , 23 , 25 , 27 ~ 30 , 34 , 37 , 44 , 47 ~ 50 , 63 , 64 , 66 , 67 , 89 , 109 , 114 , 124 , 167 , 174 ~ 183 が更に好ましく、

ZZ - 2 , 8 , 12 , 13 , 15 , 17 , 19 , 20 , 23 , 28 ~ 30 , 34 , 66 , 174 ~ 178 , 182 ~ 183 が最も好ましい。

【 0 1 2 4 】

40

50

上記具体例の連結基 Q^2 は、任意の置換基を有してもよく、
例としては、

ハロゲン原子（フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子）、

置換基を有していてもよいアルキル基（好ましくは炭素数 1 から 8 の直鎖または分岐のアルキル基であり、たとえばメチル、エチル、*n*-プロピル、2-プロピル、*n*-ブチル、イソブチル、*tert*-ブチル基などが挙げられる。）、

置換基を有していてもよいアルケニル基（たとえば、炭素数 1 から 8 のアルケニル基であり、たとえばビニル、アリル、1-ブテニル基などが挙げられる。）、

置換基を有していてもよいアルキニル基（たとえば、炭素数 1 から 8 のアルキニル基であり、たとえばエチニル、プロパルギル基などが挙げられる。）、

置換基を有していてもよいアラルキル基（たとえば、炭素数 1 から 8 のアラルキル基であり、たとえばベンジル基などが挙げられる。）、

置換基を有していてもよいアシル基（好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアシル基であり、たとえばホルミル、アセチル、ベンゾイル基などが含まれる）、

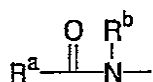
置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基（好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 2 ~ 13 のアルコキシカルボニル基であり、たとえばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいアリーロキシカルボニル基（好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 2 ~ 13 のアリーロキシカルボニル基であり、たとえばアセトキシ基などが含まれる）、

カルボキシル基、

【0125】

【化67】

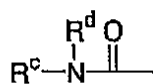


【0126】

基（ R^a は任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリール基の何れかである。 R^b は水素原子または任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリール基の何れかである。）、

【0127】

【化68】



【0128】

基（ R^c 、 R^d は水素原子または任意の置換基であり、好ましくは置換基を有していてもよい炭素数 1 ~ 8 のアルキル基、アラルキル基、アリール基の何れかを表す）、

シアノ基、

置換基を有していてもよいシリル基（たとえばトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいボリル基（たとえばジメチルボリル基などが含まれる）、

置換基を有していてもよいホスフィノ基（たとえばジフェニルホスフィノ基などが含まれる）、

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素環基（例えばベンゼン環、ナフタレン環、ア

10

20

30

40

50

ントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテン環などが含まれる)

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基(例えばフラン環、チオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ペリミジン環、キナゾリン環、キナゾリノン環、アズレン環などが含まれる)を表す)

などが挙げられ、分子振動を制限する観点から、より好ましくは水素原子、メチル基、またはフェニル基であり、最も好ましくは水素原子である。

(R⁴)

一般式(2)におけるR⁴は、任意の置換基或いは前述のQ²を表す。mが2以上の時の、化合物中に複数個含まれるR⁴は、それぞれ同一であっても異なってもよい。R⁴に用いる任意の基として、具体的には、例えば

置換基を有していてもよいアルキル基(好ましくは炭素数1から8の直鎖または分岐のアルキル基であり、例えばメチル、エチル、n-プロピル、2-プロピル、n-ブチル、イソブチル、tert-ブチル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルケニル基(好ましくは、炭素数2から9のアルケニル基であり、例えばビニル、アリル、1-ブテニル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアルキニル基(好ましくは、炭素数2から9のアルキニル基であり、例えばエチニル、プロパルギル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアラルキル基(好ましくは、炭素数7から15のアラルキル基であり、例えばベンジル基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよいアミノ基

[好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数1から8のアルキル基を1つ以上有するアルキルアミノ基(例えばメチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジベンジルアミノ基などが挙げられる。)、

置換基を有していてもよい炭素数6~12の芳香族炭化水素基を有するアリールアミノ基(例えばフェニルアミノ、ジフェニルアミノ、ジトリルアミノ基などが挙げられる。)

置換基を有していてもよい、5または6員環の芳香族複素環を有するヘテロアリールアミノ基(例えばピリジルアミノ、チエニルアミノ、ジチエニルアミノ基などが含まれる。)

置換基を有していてもよい、炭素数2~10のアシル基を有するアシルアミノ基(例えばアセチルアミノ、ベンゾイルアミノ基などが含まれる。)]、

置換基を有していてもよいアルコキシ基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数1~8のアルコキシ基であり、たとえばメトキシ、エトキシ、ブトキシ基などが含まれる)

置換基を有していてもよいアリールオキシ基(好ましくは炭素数6~12の芳香族炭化水素基を有するものであり、例えばフェニルオキシ、1-ナフチルオキシ、2-ナフチルオキシ基などが含まれる。)

置換基を有していてもよいヘテロアリールオキシ基(好ましくは5または6員環の芳香族複素環基を有するものであり、例えばピリジルオキシ、チエニルオキシ基などが含まれる)

置換基を有していてもよいアシル基(好ましくは、置換基を有していてもよい炭素数2~10のアシル基であり、例えばホルミル、アセチル、ベンゾイル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいアルコキシカルボニル基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数2~10のアルコキシカルボニル基であり、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいアリールオキシカルボニル基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数7~13のアリールオキシカルボニル基であり、例えばフェノキシカルボ

10

20

30

40

50

ニル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいアルキルカルボニルオキシ基(好ましくは置換基を有していてもよい炭素数2~10のアルキルカルボニルオキシ基であり、例えばアセトキシ基などが含まれる。)、

ハロゲン原子(特に、フッ素原子または塩素原子)

カルボキシル基、

シアノ基、

水酸基、

メルカプト基、

置換基を有していてもよいアルキルチオ基(好ましくは炭素数1~8までのアルキルチオ基であり、例えば、メチルチオ基、エチルチオ基などが含まれる。)、 10

置換基を有していてもよいアリールチオ基(好ましくは炭素数6~12までのアリールチオ基であり、例えば、フェニルチオ基、1-ナフチルチオ基などが含まれる。)、

置換基を有していてもよいスルホニル基(例えばメシル基、トシル基などが含まれる)

置換基を有していてもよいシリル基(例えばトリメチルシリル基、トリフェニルシリル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいボリル基(例えばジメシチルボリル基などが含まれる)、

置換基を有していてもよいホスフィノ基(例えばジフェニルホスフィノ基などが含まれる)、 20

置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基(例えばベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環、フェナントレン環、ペリレン環、テトラセン環、ピレン環、ベンズピレン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオランテン環などの、5または6員環の単環または2~5縮合環由来の1価の基が含まれる)

または置換基を有していてもよい芳香族複素環基(例えばフラン環、ベンゾフラン環、チオフェン環、ベンゾチオフェン環、ピロール環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサジアゾール環、インドール環、カルバゾール環、ピロロイミダゾール環、ピロロピラゾール環、ピロロピロール環、チエノピロール環、チエノチオフェン環、フロピロール環、フロフラン環、チエノフラン環、ベンゾイソオキサゾール環、ベンゾイソチアゾール環、ベンゾイミダゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、トリアジン環、キノリン環、イソキノリン環、シノリン環、キノキサリン環、ベンゾイミダゾール環、ペリミジン環、キナゾリン環などの、5または6員環の単環または2~4縮合環由来の1価の基が含まれる)などが挙げられる。

【0129】

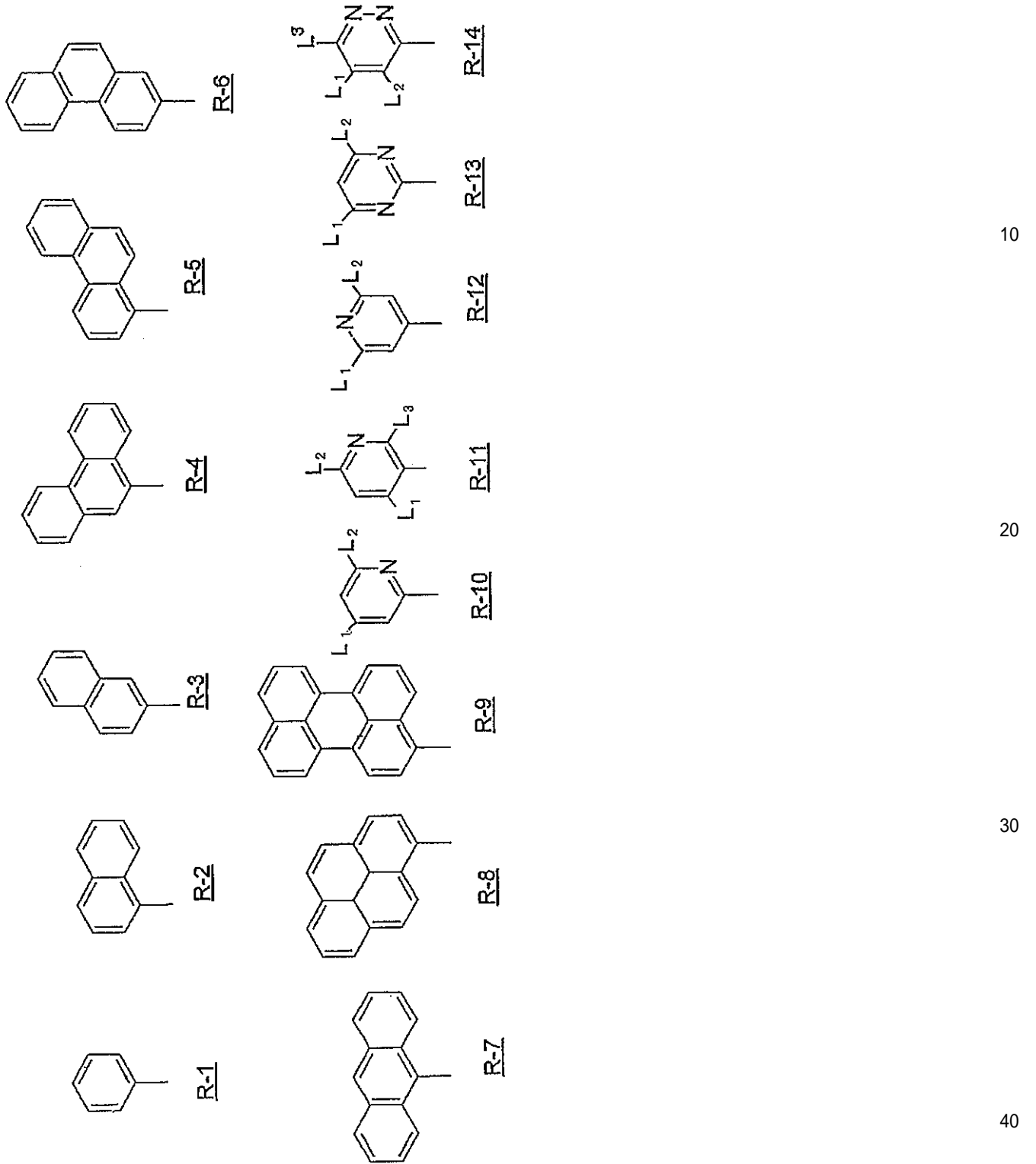
これらが有しうる置換基としては、本発明化合物の性能を損なわない限り特に制限はないが、好ましくはアルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。各々の具体例としては、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基などの、炭素数1~6程度のアルキル基;フェニル基、ナフチル基、フルオレニル基などの、炭素数6~18程度の芳香族炭化水素基;トリル基、メシチル基、2,6-ジメチルフェニル基などの、総炭素数7~30程度のアルキル置換芳香族炭化水素基、などが挙げられる。 40

【0130】

以下に、R⁴が芳香族炭化水素基或いは芳香族複素環基である場合の具体例を示す。

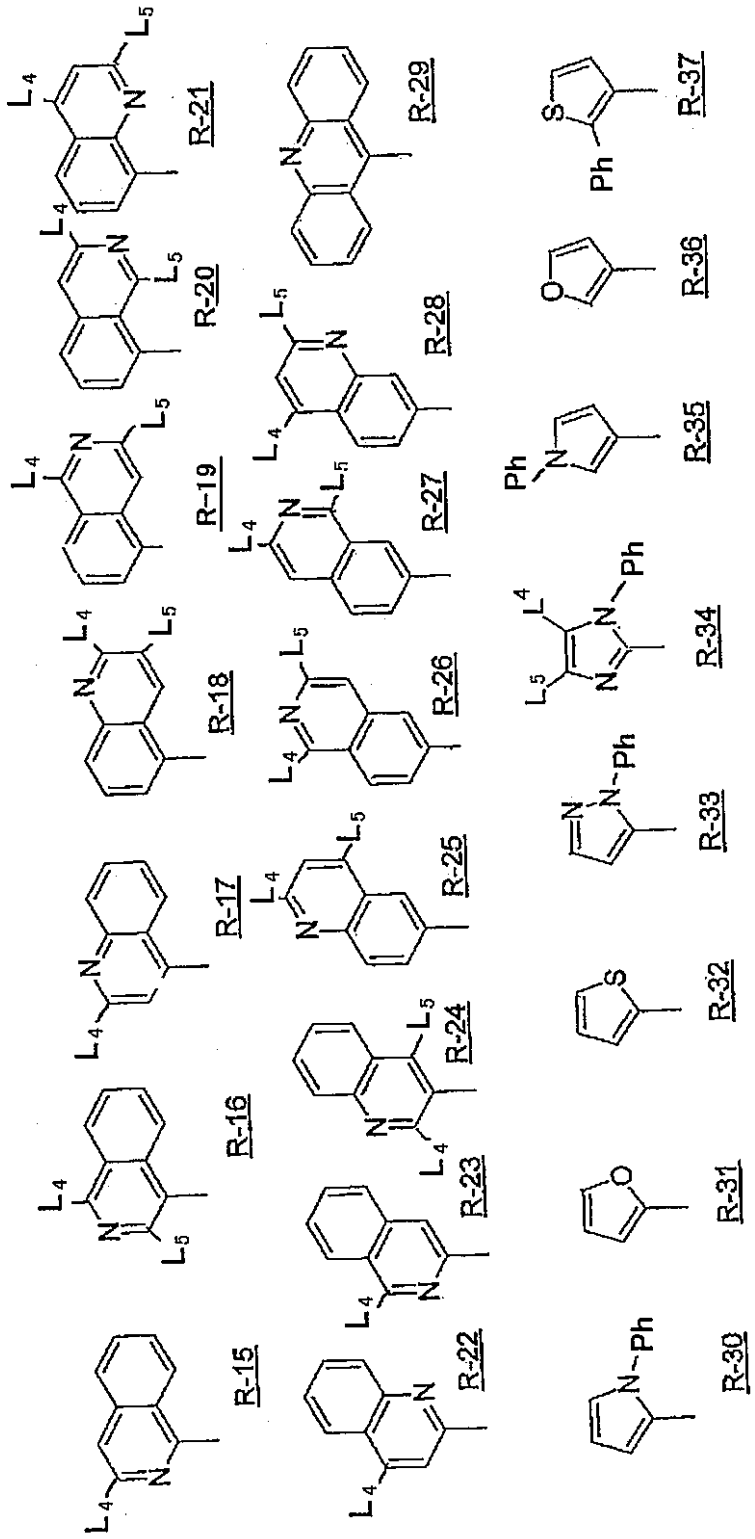
【0131】

【化 6 9】



【 0 1 3 2 】

【化70】



10

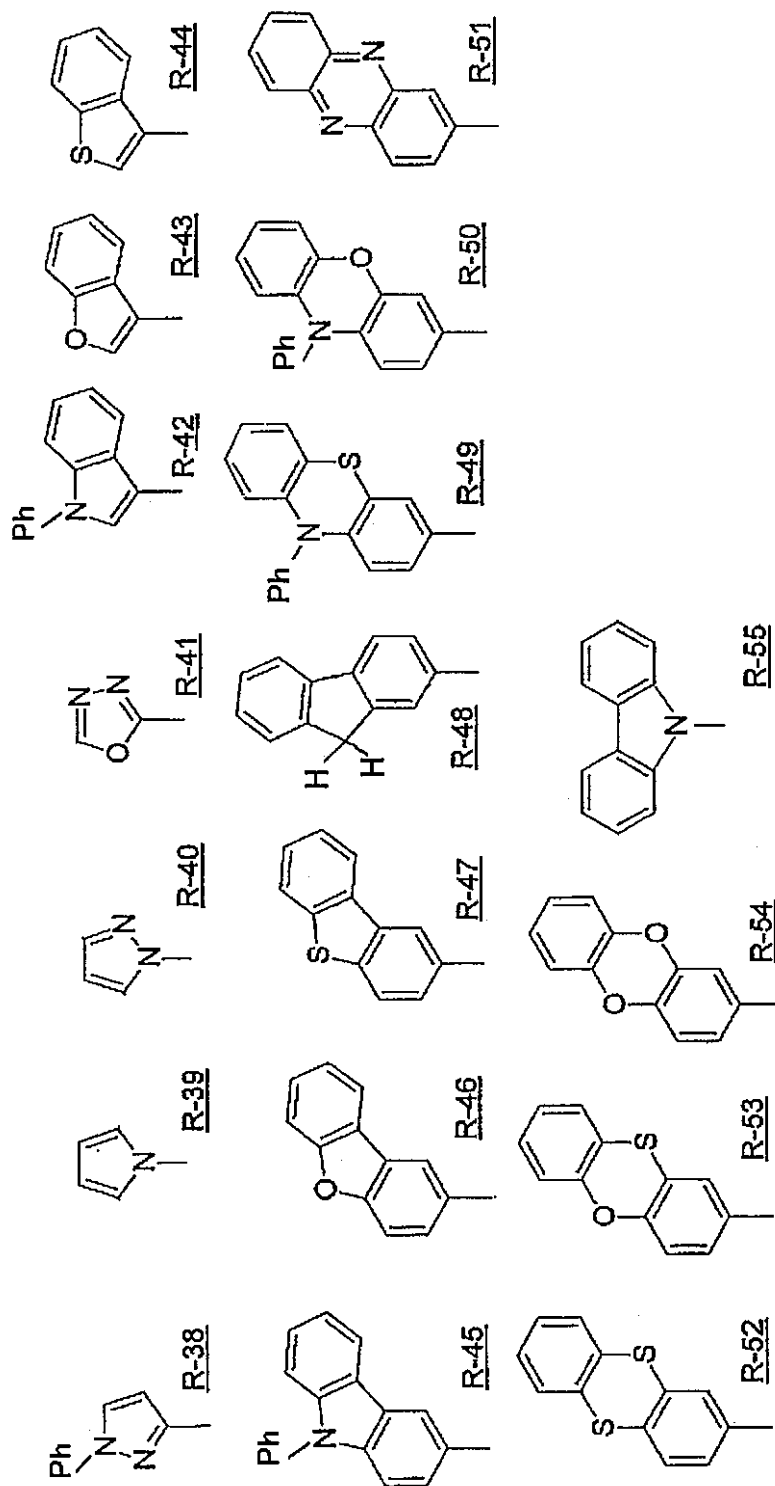
20

30

40

【0133】

【化 7 1】



10

20

30

40

【0134】

(上記各構造中、 L_1 ないし L_3 は各々独立に、アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。 L_4 および L_5 は各々独立に、水素原子、アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基を表す。

アルキル基、芳香族炭化水素基、またはアルキル置換芳香族炭化水素基として、具体的には、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基などの、炭素数1~6程度のアルキル基；フェニル基、ナフチル基、フルオレニル基などの、炭素数6~18程度の芳香族炭化水素基；トリル基、メシチル基、2,6-ジメチルフェニル基などの、総炭素

50

数 7 ~ 30 程度のアシル置換芳香族炭化水素基、などが挙げられる。

【0135】

なお、上記構造はいずれも、 L_1 ないし L_5 の他にも置換基を有していてもよいが、自身が結合しているカルバゾール等上の電子状態に強く影響を及ぼしてしまうと、酸化還元電位差が狭くなってしまふおそれがあるため、電子供与性・電子吸引性が共に小さく、かつ、分子内共役長の広がりをもたらにくい基を選択することが好ましい。このような基の具体例としても、やはりアシル基、芳香族炭化水素基、アシル置換芳香族炭化水素基等が挙げられる。

【0136】

なお、1分子中に上記構造を2個以上有する化合物の場合、1分子中に含まれる2個以上の $L_1 \sim L_5$ は、同一であっても異なってもよい。) 10

前記例示構造のうち、広い酸化還元電位差を与える観点から、R - 1 ~ 6、10 ~ 13、33、34、38、45、48が好ましく、R - 1 ~ 6、48がより好ましく、R - 1 ~ 3、48が最も好ましい。

【0137】

R^4 は分子振動を制限して発光効率を損なわないようにする観点から、置換基を有していてもよいアシル基、または置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基(中でも炭素数6 ~ 12程度の芳香族炭化水素基)、或いは Q^2 が好ましく、大きな還元電位を持たせる観点からは、 Q^2 、水素原子またはフェニル基が特に好ましい。

(カルバゾール環の置換基)

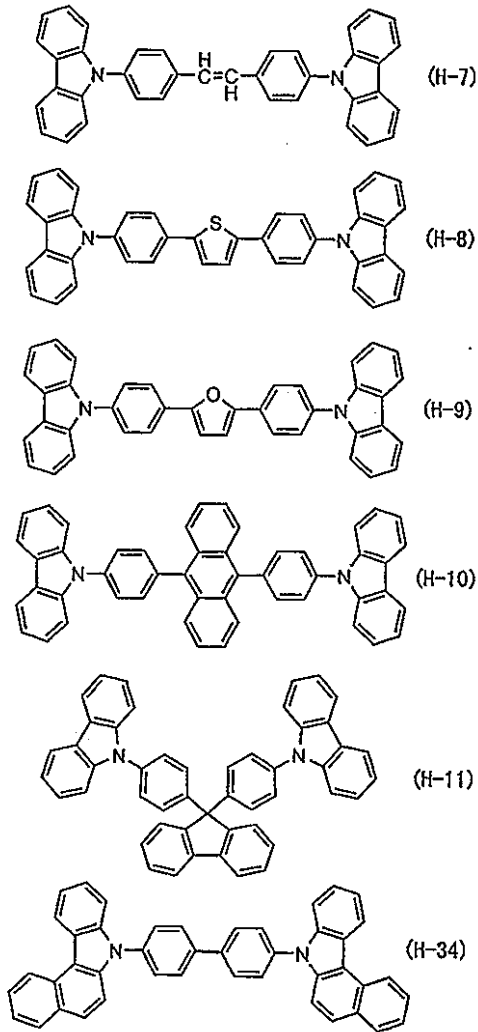
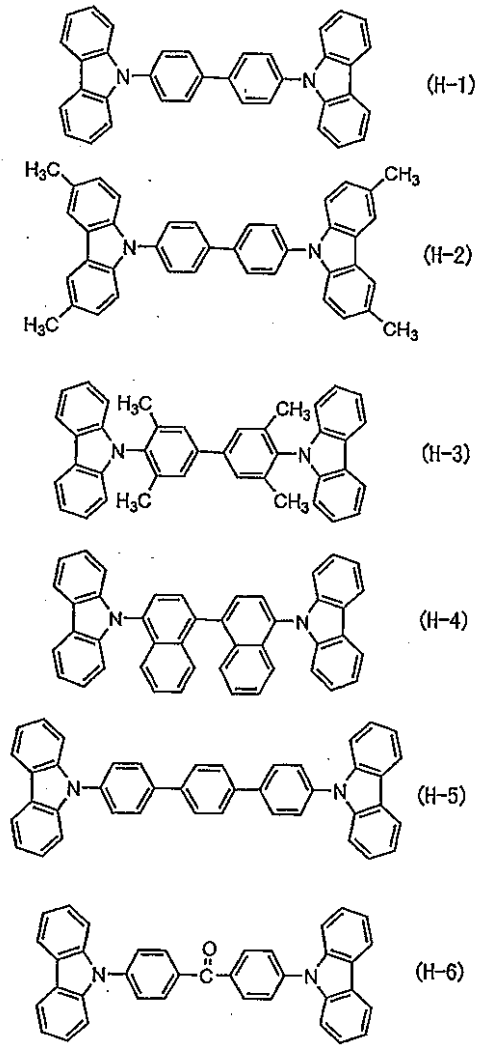
カルバゾール環の R^4 以外に有していてもよい置換基としては、 R^4 に用いる任意の基として具体的に挙げた、いずれの基で置換されてもよいが、電気的酸化還元耐久性を向上させる観点および耐熱性を向上させるから、芳香族炭化水素基或いは芳香族複素環基であることが好ましい。 20

(一般式(2)の具体例)

以下に、本発明の前記一般式(2)で表される化合物として好ましい具体的な例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0138】

【化 7 2】



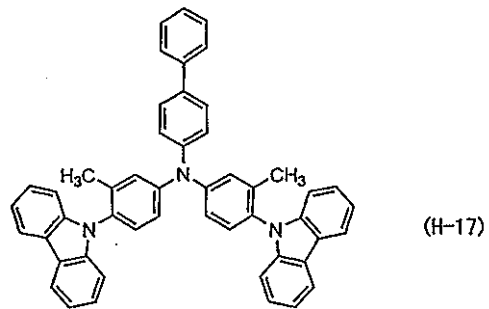
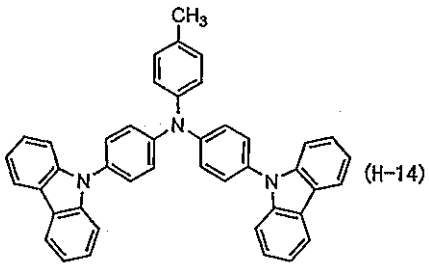
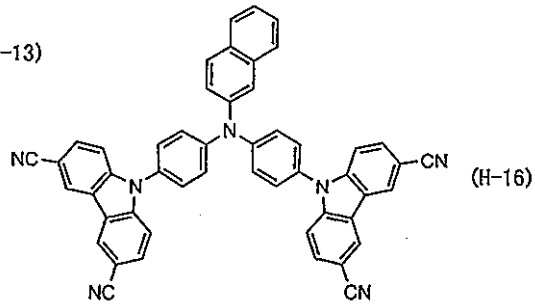
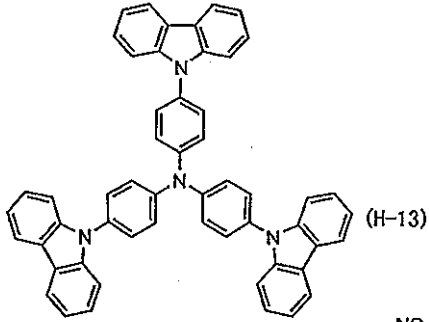
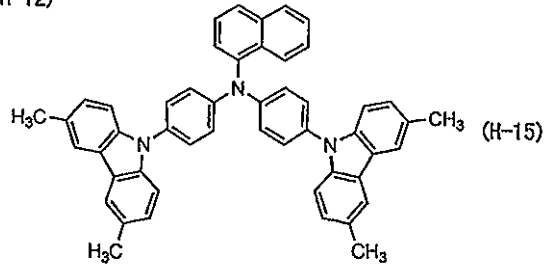
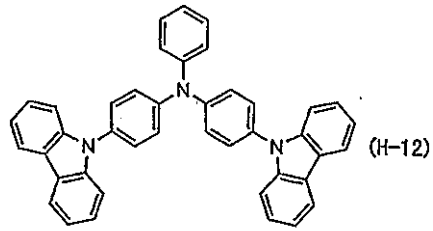
10

20

30

【 0 1 3 9 】

【化 7 3】



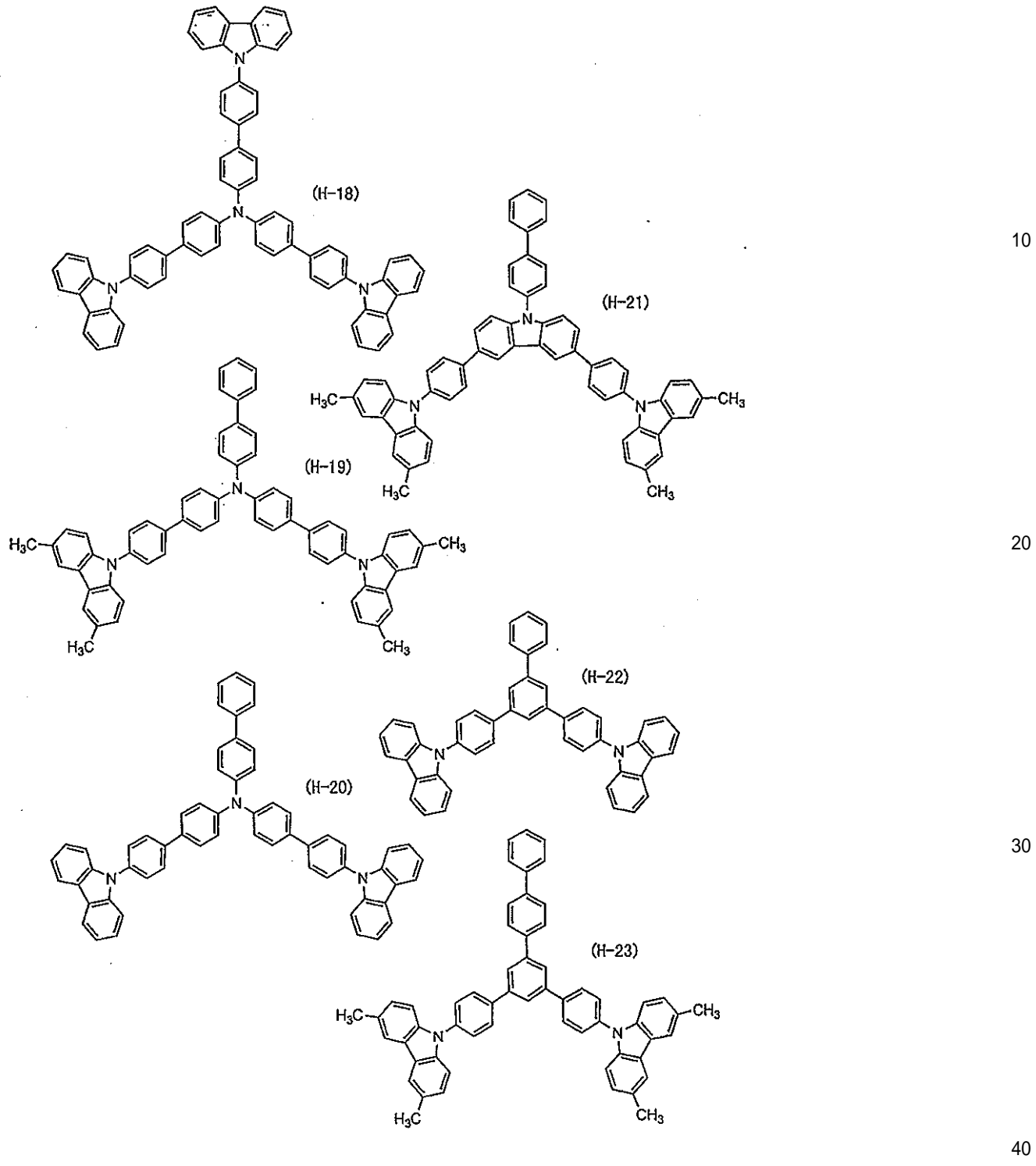
10

20

30

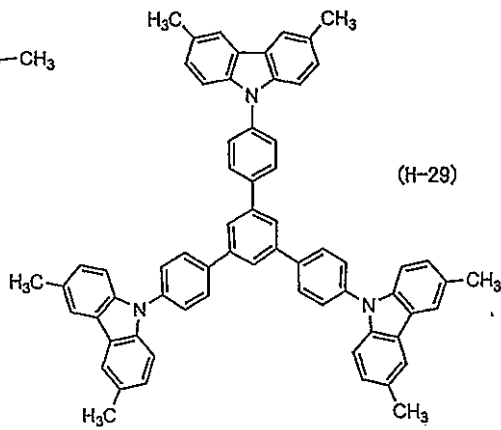
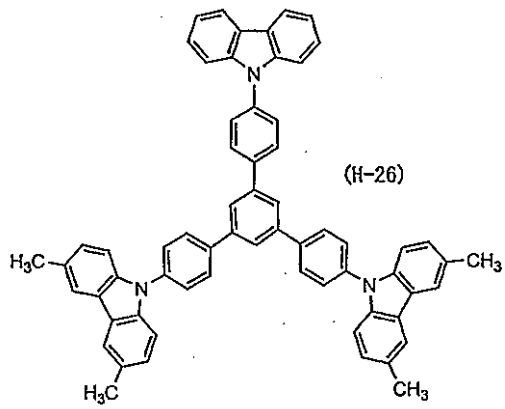
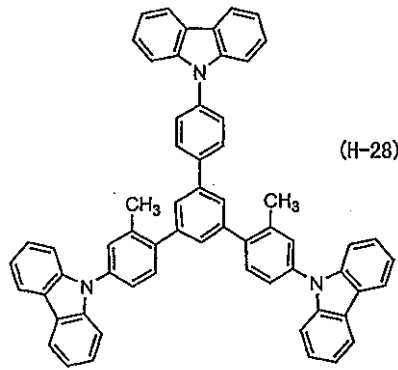
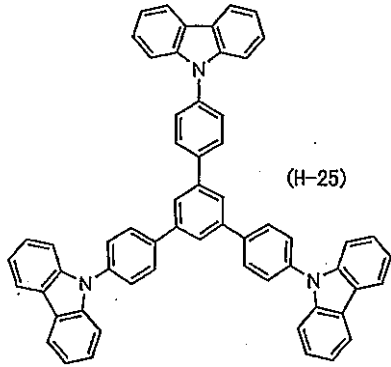
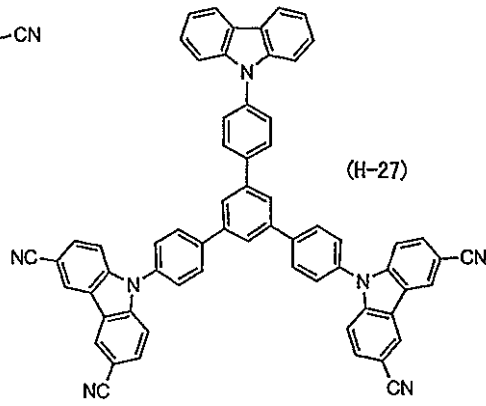
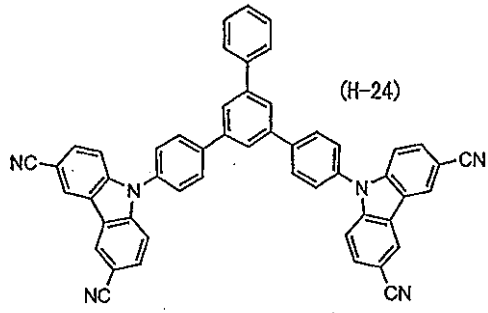
【 0 1 4 0 】

【化 7 4】



【 0 1 4 1 】

【化 7 5】



10

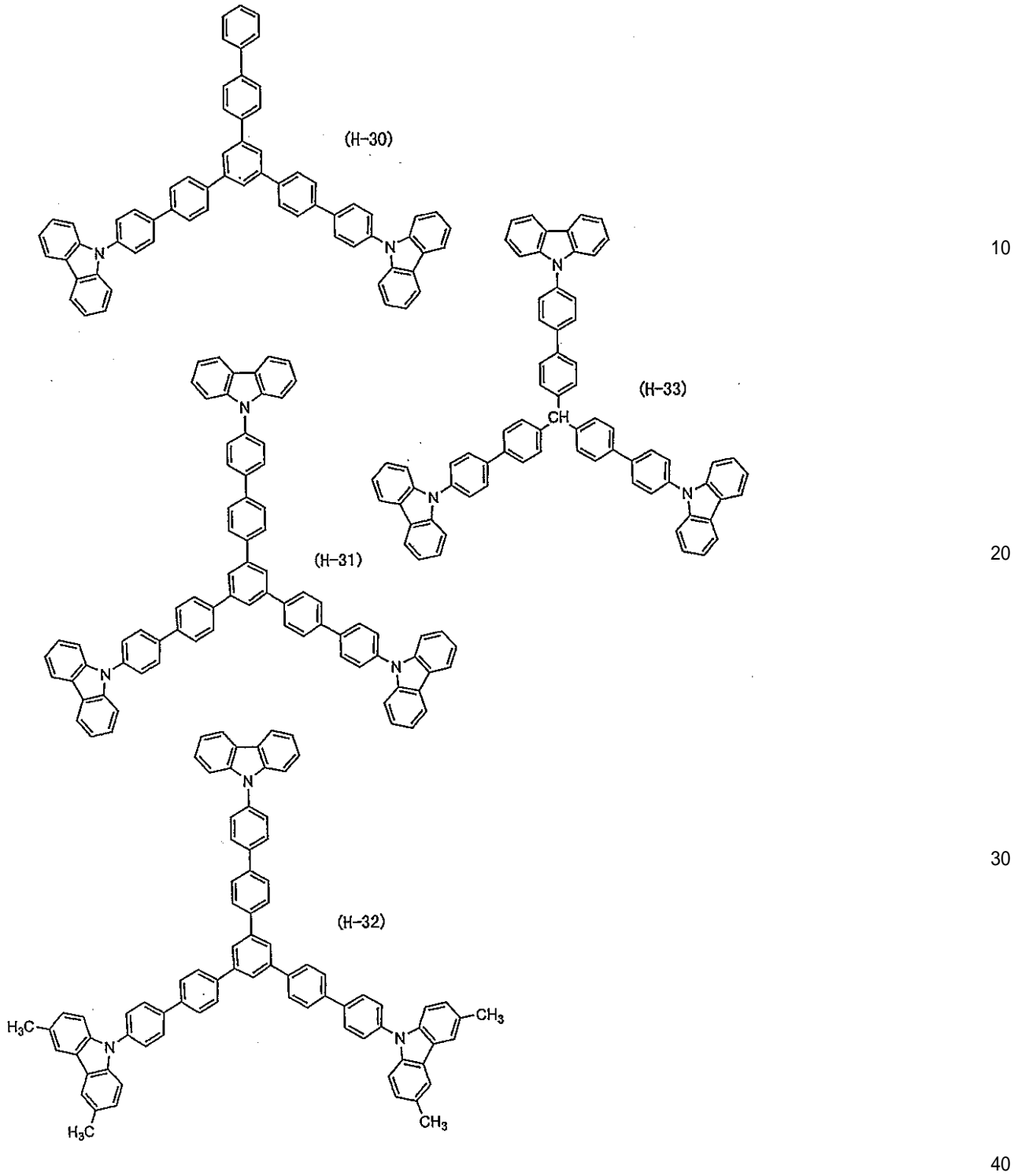
20

30

【 0 1 4 2 】

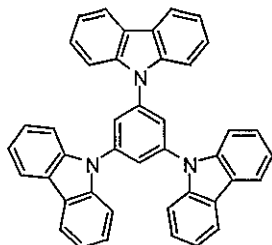
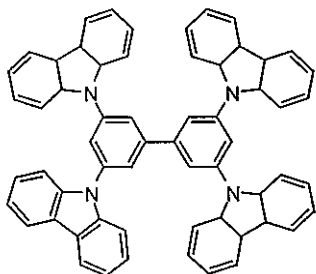
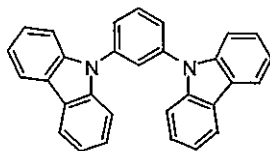
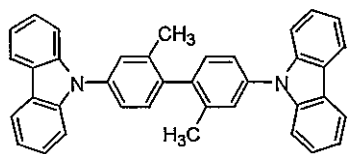
40

【化 7 6】

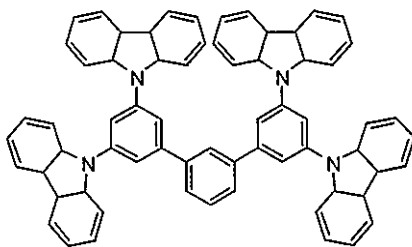
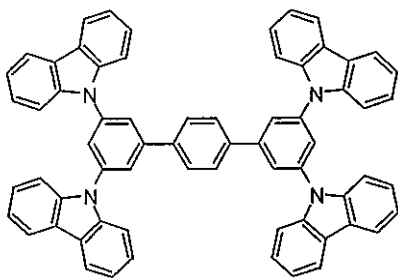


【 0 1 4 3 】

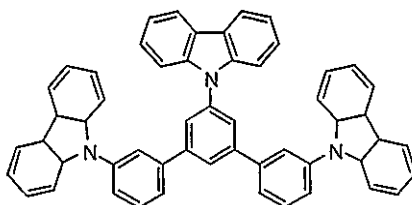
【化 7 7】



10



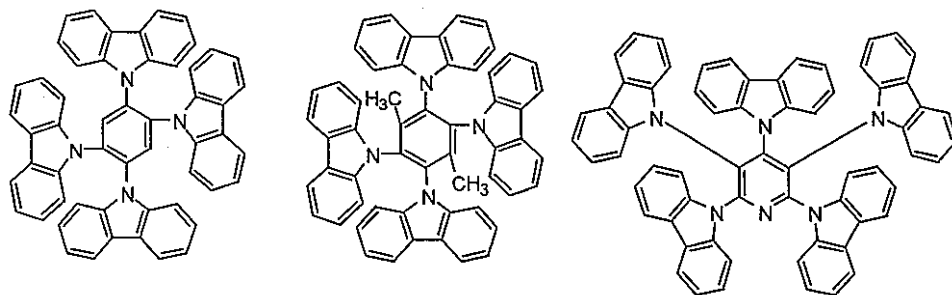
20



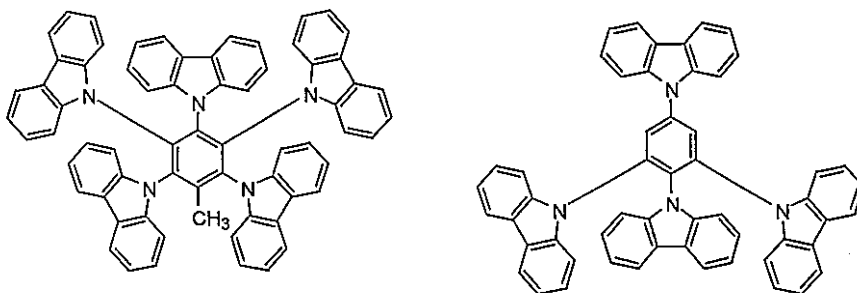
30

【 0 1 4 4 】

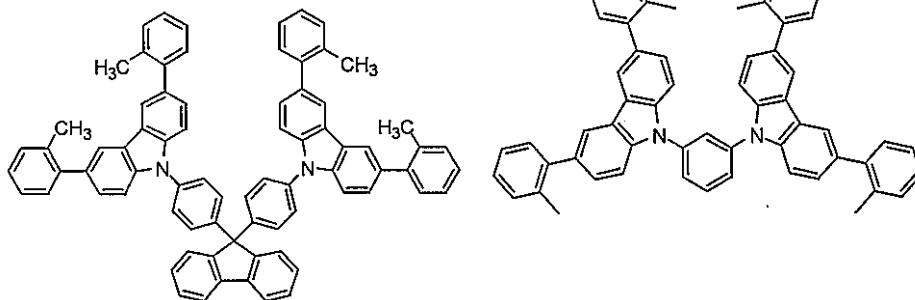
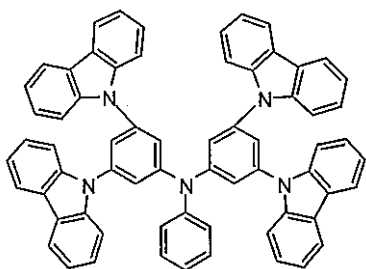
【化78】



10



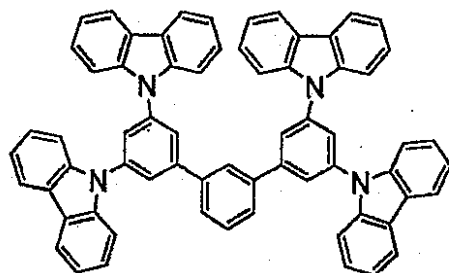
20



30

【0145】

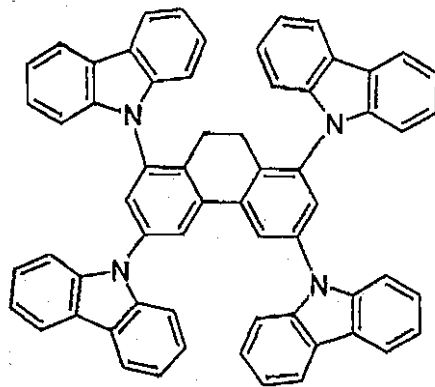
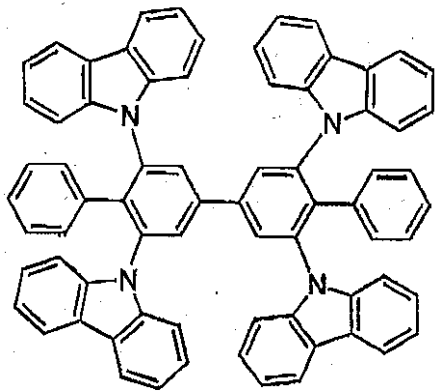
【化79】



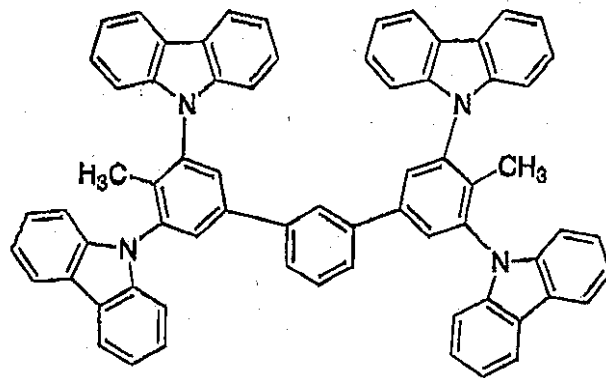
40

【0146】

【化 8 0】



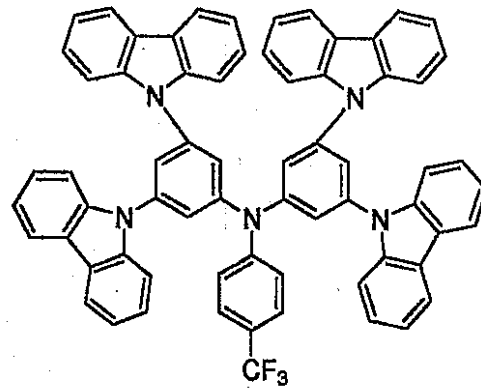
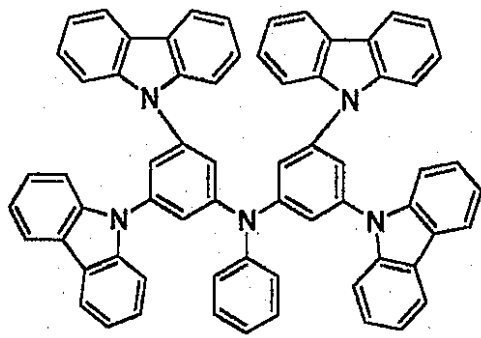
10



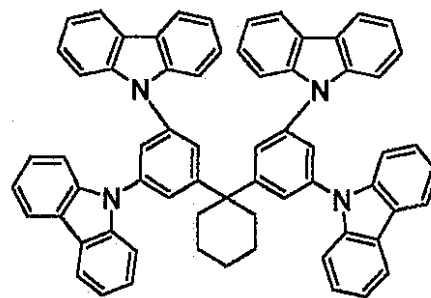
20

【 0 1 4 7 】

【化 8 1】



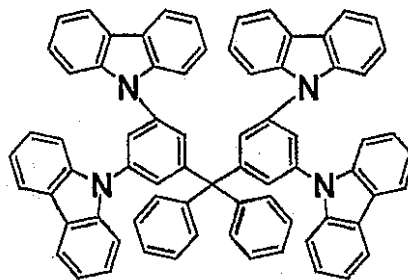
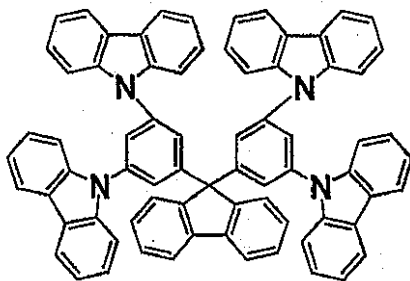
10



20

【 0 1 4 8 】

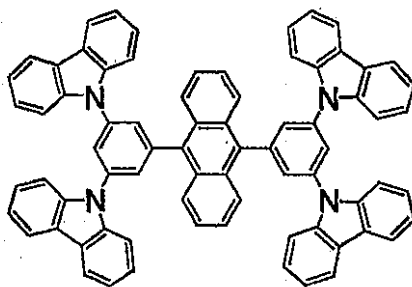
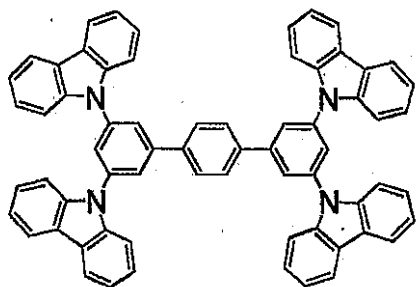
【化 8 2】



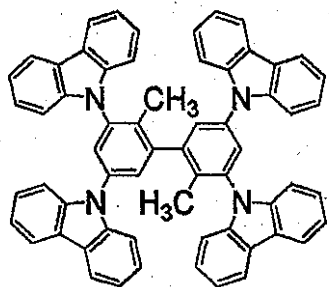
30

【 0 1 4 9 】

【化 8 3】



10



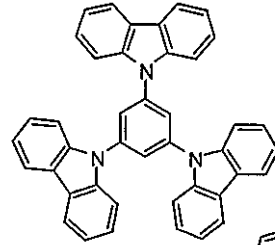
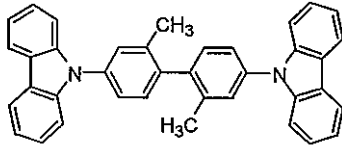
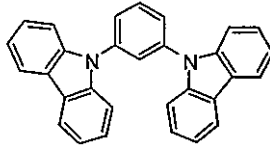
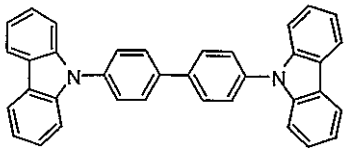
20

【 0 1 5 0 】

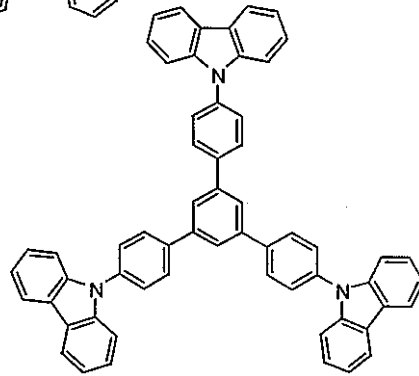
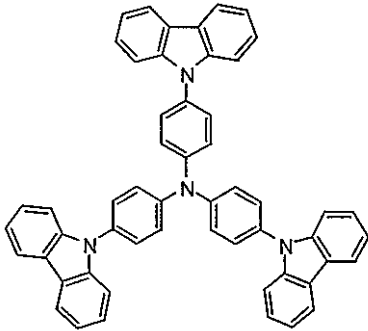
中でも、以下に示す縮合環のない化合物は、励起三重項準位 (T 1) が高く、より好ましい。

【 0 1 5 1 】

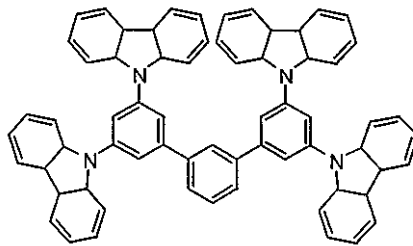
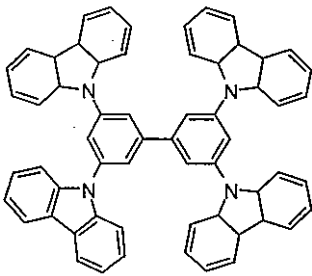
【化 8 4】



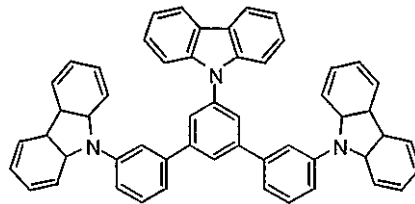
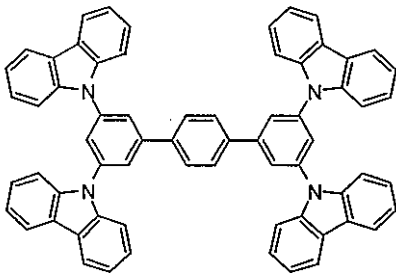
10



20



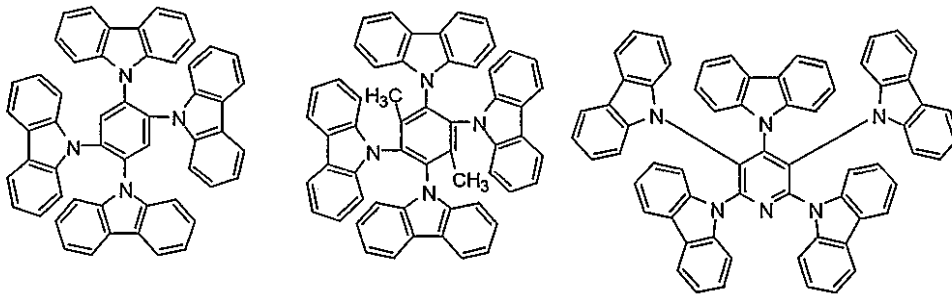
30



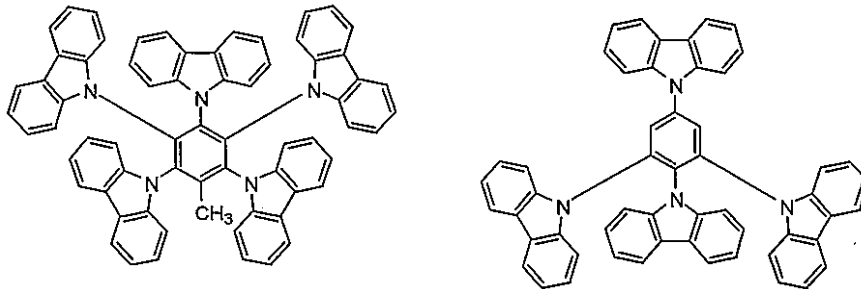
40

【 0 1 5 2 】

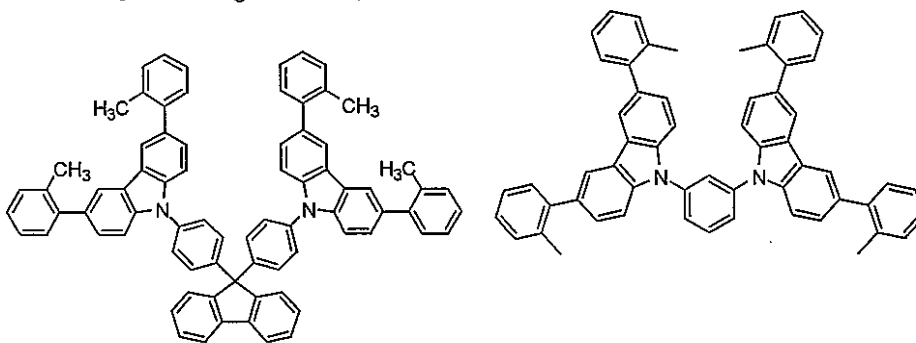
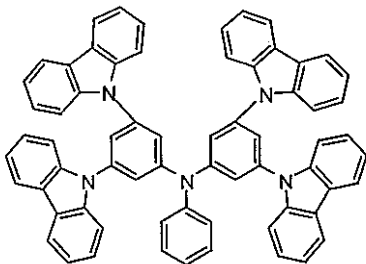
【化 8 5】



10



20



30

【0153】

(異なる2種の電荷輸送性化合物の組合せ)

本発明において、発光層ホストに用いる異なる2種の電荷輸送性化合物として、ピリジン環を有する化合物とカルバゾール環を有する化合物を併せて用いることが特に好ましい。この理由として以下の5点が上げられる。

40

- 1) カルバゾール環を有する化合物、ピリジン環を有する化合物のそれぞれが高い励起三重項準位 (T1) を有する
- 2) カルバゾール環を有する化合物のHOMO (最高非占分子軌道) が発光層と隣接する正孔輸送層のHOMOに近く、正孔が注入されやすい
- 3) ピリジン環を有する化合物のLUMO (最低空分子軌道) が発光層と隣接する電子輸送層または正孔阻止層のLUMOに近く、電子が注入されやすい
- 4) カルバゾール環を有する化合物、ピリジン環を有する化合物のそれぞれが高い電荷移動度 (それぞれ正孔移動度および電子移動度) を有する

50

5) それぞれ、電荷に対して安定である(酸化還元に対する安定性大)

従来の燐光素子においては、T1が高くかつ酸化還元に対する安定性に優れた電荷輸送性化合物が適用されていなかったため、特に、緑色や青色素子で高効率かつ長寿命な素子の実現できなかつたと推察される。

【0154】

上記5点を満足するピリジン環を有する化合物とカルバゾール環を有する化合物の組合せであれば、その組合せは特に限定されるものではないが、ドーパント材料として用いる有機金属錯体のT1よりも高いことが発光効率の観点から好ましい。

また、ピリジン環を有する化合物としては上記一般式(1)で表される化合物、カルバゾール環を有する化合物としては上記一般式(2)で表される化合物の、組合せであることがより好ましい。

10

(ドーパント材料)

本発明では発光層に使用するドーパント材料としては、周期表7ないし11族から選ばれる金属を含む有機金属錯体が用いられる。該金属錯体のT1(励起三重項準位)はホスト材料として使用する電荷輸送性化合物のT1より低いことが発光効率の観点から好ましい。さらにドーパント材料において発光が起こることから、酸化還元などの化学的安定性も要求される。

【0155】

周期表7ないし11族から選ばれる金属を含む燐光性有機金属錯体における、該金属として好ましくは、ルテニウム、ロジウム、パラジウム、銀、レニウム、オスミウム、イリジウム、白金、および金が挙げられる。これらの有機金属錯体として、好ましくは下記一般式(II)または一般式(VI)で表される化合物が挙げられる。

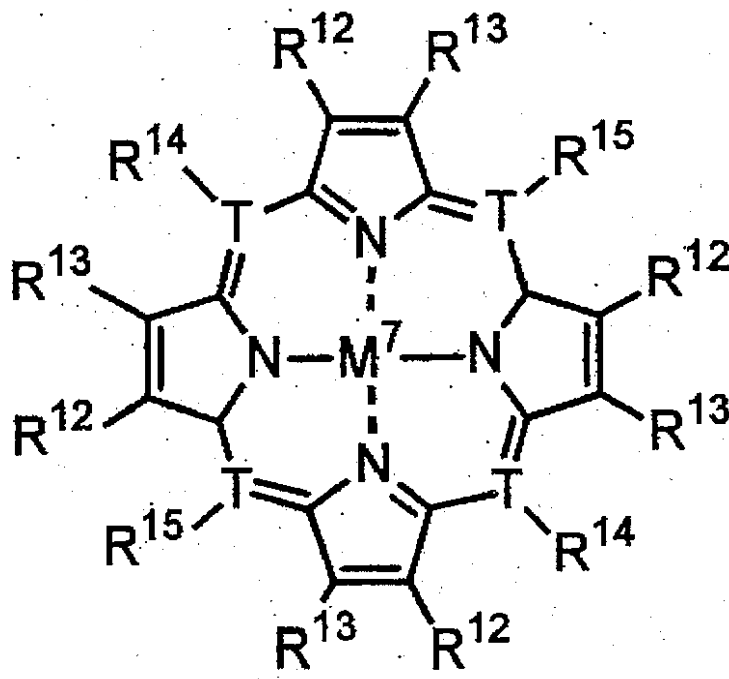
20

$M L_n - j L' - j$ (II)

(式中、Mは金属、nは該金属の価数を表す。LおよびL'は二座配位子を表す。jは0または1または2を表す。)

【0156】

【化86】



30

40

【0157】

(式中、M⁷は金属、Tは炭素または窒素を表す。Tが窒素の場合はR¹⁴、R¹⁵は無く、Tが炭素の場合はR¹⁴、R¹⁵は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アラルキル基、

50

アルケニル基、シアノ基、アミノ基、アシル基、アルコキシカルボニル基、カルボキシル基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アラルキルアミノ基、ハロアルキル基、水酸基、アリーロキシ基、置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基または芳香族複素環基を表わす。

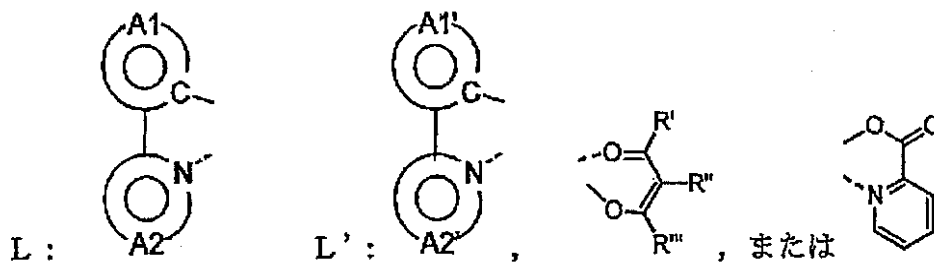
【0158】

R^{12} 、 R^{13} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アラルキル基、アルケニル基、シアノ基、アミノ基、アシル基、アルコキシカルボニル基、カルボキシル基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、アラルキルアミノ基、ハロアルキル基、水酸基、アリーロキシ基、置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基または芳香族複素環基を表わし、互いに連結して環を形成しても良い。) 10

一般式(II)中の二座配位子LおよびL'はそれぞれ以下の部分構造を有する配位子を示す。

【0159】

【化87】



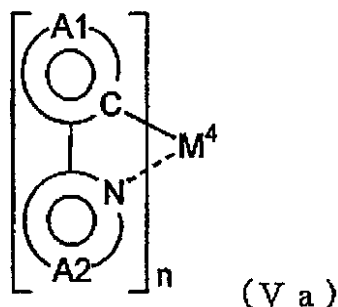
【0160】

(環A1および環A1'は各々独立に、芳香族炭化水素基または芳香族複素環基を表わし、置換基を有していてもよい。環A2および環A2'は含窒素芳香族複素環基を表わし、置換基を有していてもよい。 R^I 、 R^{II} および R^{III} はそれぞれハロゲン原子；アルキル基；アルケニル基；アルコキシカルボニル基；メトキシ基；アルコキシ基；アリーロキシ基；ジアルキルアミノ基；ジアリールアミノ基；カルバゾリル基；アシル基；ハロアルキル基またはシアノ基を表す。) 30

一般式(II)で表される化合物として、さらに好ましくは下記一般式(Va)、(Vb)(Vc)で表される化合物が挙げられる。

【0161】

【化88】

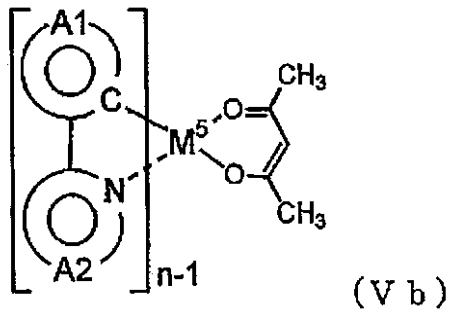


【0162】

(式中、 M_4 は金属、 n は該金属の価数を表す。環A1は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基を表わし、環A2は置換基を有していてもよい含窒素芳香族複素環基を表わす。)

【0163】

【化89】



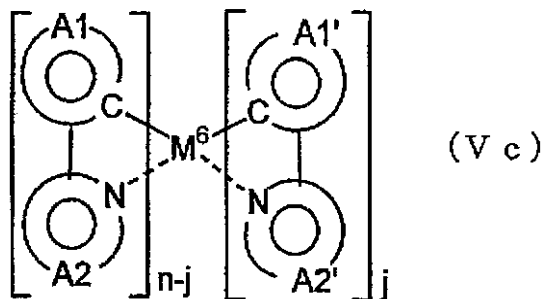
10

【0164】

(式中、 M^5 は金属、 n は該金属の価数を表す。環A1は置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基または芳香族複素環基を表わし、環A2は置換基を有していてもよい含窒素芳香族複素環基を表わす。)

【0165】

【化90】



20

【0166】

(式中、 M^6 は金属、 n は該金属の価数を表し、 j は0または1または2を表す。環A1および環A1'は各々独立に、置換基を有していてもよい芳香族炭化水素基または芳香族複素環基を表わし、環A2および環A2'は各々独立に、置換基を有していてもよい含窒素芳香族複素環基を表わす。)

30

一般式(Va)、(Vb)、(Vc)で表される化合物の環A1および環A1'として、好ましくは、フェニル基、ピフェニル基、ナフチル基、アントリル基、チエニル基、フリル基、ベンゾチエニル基、ベンゾフリル基、ピリジル基、キノリル基、イソキノリル基、またはカルバゾリル基が挙げられる。

【0167】

環A2および環A2'として、好ましくは、ピリジル基、ピリミジル基、ピラジル基、トリアジル基、ベンゾチアゾール基、ベンゾオキサゾール基、ベンゾイミダゾール基、キノリル基、イソキノリル基、キノキサリル基、またはフェナントリジル基が挙げられる。

一般式(Va)、(Vb)および(Vc)で表される化合物が有していてもよい置換基としては、フッ素原子等のハロゲン原子；メチル基、エチル基等の炭素数1~6のアルキル基；ビニル基等の炭素数2~6のアルケニル基；メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等の炭素数2~6のアルコキシカルボニル基；メトキシ基、エトキシ基等の炭素数1~6のアルコキシ基；フェノキシ基、ベンジルオキシ基などのアリアルオキシ基；ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基等のジアルキルアミノ基；ジフェニルアミノ基等のジアリアルアミノ基；カルバゾリル基；アセチル基等のアシル基；トリフルオロメチル基等のハロアルキル基；シアノ基等が挙げられ、これらは互いに連結して環を形成しても良い。

40

【0168】

なお、環A1が有する置換基と環A2が有する置換基が結合、または環A1'が有する

50

置換基と環 A 2' が有する置換基が結合して、一つの縮合環を形成してもよく、このような縮合環としては 7, 8 - ベンゾキノリン基等が挙げられる。

環 A 1、環 A 1'、環 A 2 および環 A 2' の置換基として、より好ましくはアルキル基、アルコキシ基、芳香族炭化水素基、シアノ基、ハロゲン原子、ハロアルキル基、ジアリールアミノ基、またはカルバゾリル基が挙げられる。

【0169】

式 (V a)、(V b) における M^4 ないし M^5 として好ましくは、ルテニウム、ロジウム、パラジウム、銀、レニウム、オスミウム、イリジウム、白金または金が挙げられる。式 (VI) における M^7 として好ましくは、ルテニウム、ロジウム、パラジウム、銀、レニウム、オスミウム、イリジウム、白金または金が挙げられ、特に好ましくは、白金、パラジウム等の 2 価の金属が挙げられる。

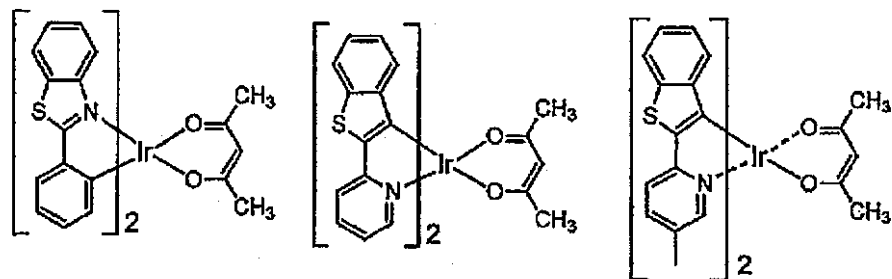
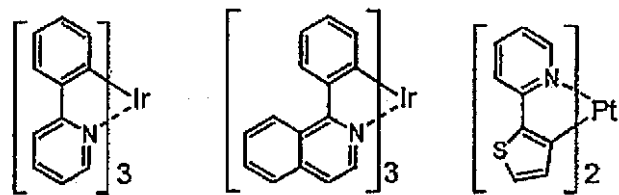
10

【0170】

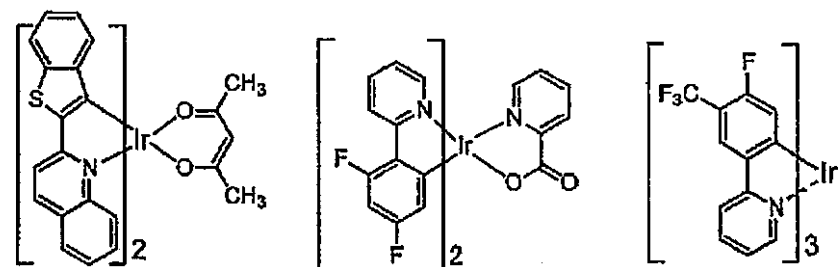
前記一般式 (II)、(V a)、(V b) および (V c) で示される有機金属錯体の具体例を以下に示すが、下記の化合物に限定されるわけではない。

【0171】

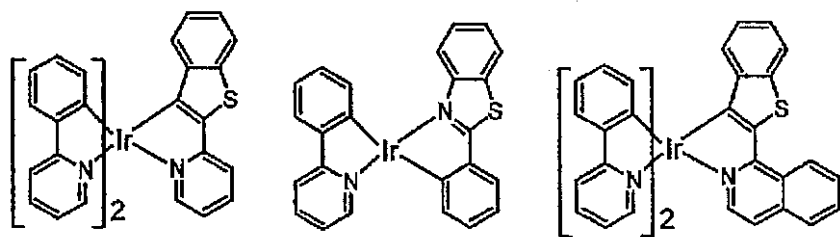
【化 9 1】



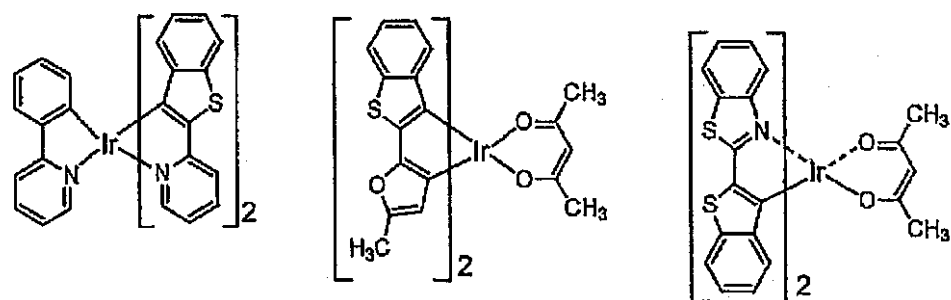
10



20



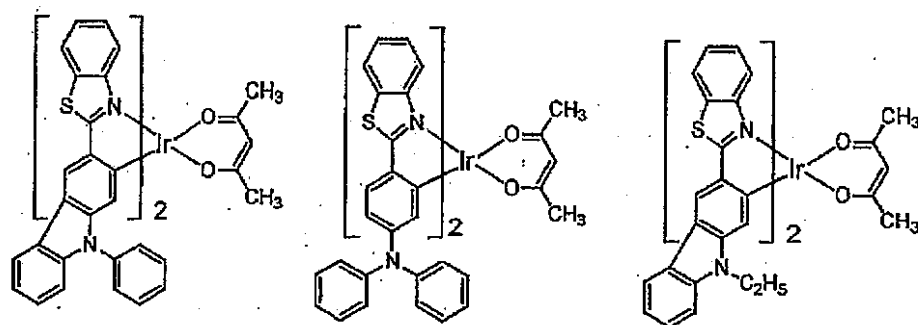
30



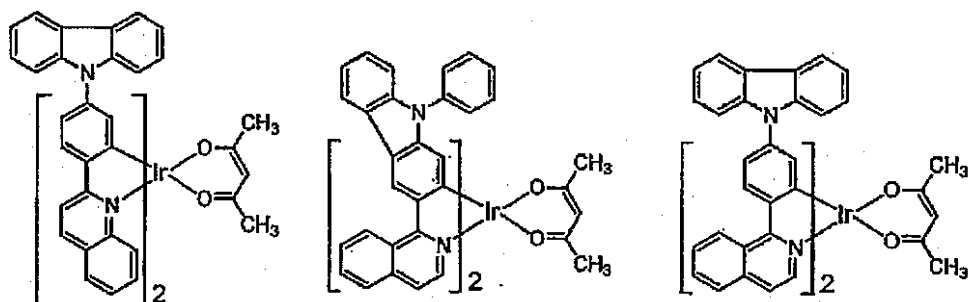
40

【 0 1 7 2 】

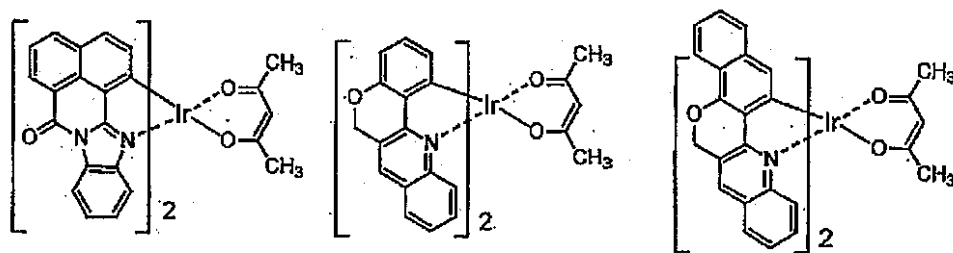
【化 9 2】



10



20



30

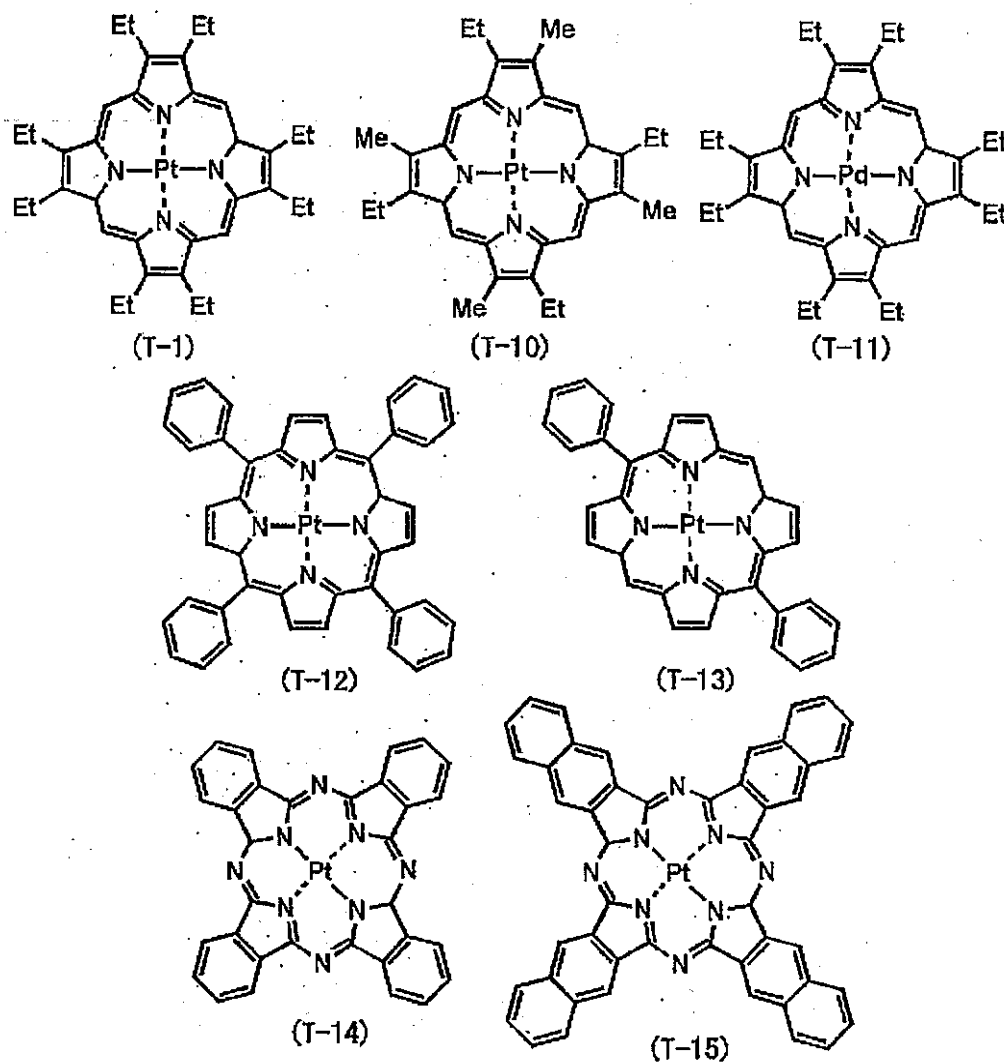
【0173】

前記一般式(II)、(Va)、(Vb)および(Vc)で表される有機金属錯体の中でも、特に配位子Lおよび/またはL'として2-アリアルピリジン系配位子(2-アリアルピリジン、これに任意の置換基が結合したもの、またはこれに任意の基が縮合してなるもの)を有する化合物が好ましい。

前記一般式(VI)で表わされる有機金属錯体の具体例を以下に示すが、下記の化合物に限定されるわけではない。

【0174】

【化93】



10

20

30

【0175】

さらに本発明の有機電界発光素子における発光層或いは発光層形成材料には、ホスト材料およびドーパント材料と共に、蛍光色素を含有していてもよい。青色発光を与える蛍光色素としては、ペリレン、ピレン、アントラセン、クマリンおよびそれらの誘導体等が挙げられる。緑色蛍光色素としては、キナクリドン誘導体、クマリン誘導体等が挙げられる。黄色蛍光色素としては、ルブレン、ペリミドン誘導体等が挙げられる。赤色蛍光色素としては、DCM系化合物、ベンゾピラン誘導体、ローダミン誘導体、ベンゾチオキサテン誘導体、アザベンゾチオキサテン等が挙げられる。

40

【0176】

上記のドーパント用蛍光色素以外にも、レーザー研究、8巻、694頁、803頁、958頁（1980年）；同9巻、85頁（1981年）、に列挙されている蛍光色素などが発光層用のドーパント材料として使用することができる。

発光層形成材料或いは発光層中にドーパント材料として含有される有機金属錯体の量は、0.1重量%以上が好ましく、また30重量%以下が好ましい。下限値を下回ると素子の発光効率向上に寄与できない場合があり、上限値を上回ると有機金属錯体同士が2量体を形成する等の理由で濃度消光が起き、発光効率の低下に至る可能性がある。

【0177】

燐光発光を示す発光層におけるドーパント材料の量は、従来の蛍光（1重項）を用いた素子において、発光層に含有される蛍光性色素（ドーパント）の量より、若干多い方が好

50

ましい傾向がある。また燐光ドーパント材料と共に蛍光色素が発光層中に含有される場合、該蛍光色素の量は、0.05重量%以上が好ましく、0.1重量%以上がより好ましい。また10重量%以下が好ましく、3重量%以下がより好ましい。

【0178】

このような燐光性ドーパント材料の分子量は、通常、4000以下、好ましくは3000以下、より好ましくは2000以下であり、また通常200以上、好ましくは300以上、より好ましくは400以上である。分子量が上限値を越えると、昇華性が著しく低下して電界発光素子を製作する際に蒸着法を用いる場合において支障を来したり、あるいは有機溶媒などへの溶解性の低下や、合成工程で生じる不純物成分の増加に伴って、材料の高純度化（すなわち劣化原因物質の除去）が困難になる場合があり、また分子量が下限値を下回ると、ガラス転移温度および、融点、気化温度などが低下するため、耐熱性が著しく損なわれるおそれがある。

10

（素子）

次に、本発明の有機電界発光素子について説明する。

【0179】

本発明の有機電界発光素子（EL素子）は、陽極、陰極、およびこれら両極間に設けられた発光層を有し、該発光層が、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7～11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を含有し、該電荷輸送性化合物の励起三重項準位（T1）が2.2eV以上であることを特徴とする。

20

【0180】

以下、本発明のEL素子の構造の一例について、図面を参照しながら説明するが、本発明のEL素子の構造は以下の図示のものに限定されるものではない。

図1は本発明に用いられる一般的な有機電界発光素子の構造例を模式的に示す断面図であり、1は基板、2は陽極、4は正孔輸送層、5は発光層、6は正孔阻止層、8は陰極を各々表わす。

【0181】

基板1は有機電界発光素子の支持体となるものであり、石英やガラスの板、金属板や金属箔、プラスチックフィルムやシートなどが用いられる。特にガラス板や、ポリエステル、ポリメタクリレート、ポリカーボネート、ポリスルホンなどの透明な合成樹脂の板またはフィルムが好ましい。合成樹脂基板を使用する場合にはガスバリア性に留意する必要がある。基板のガスバリア性が小さすぎると、基板を通過した外気により有機電界発光素子が劣化することがあるので好ましくない。このため、合成樹脂基板の少なくとも片面に緻密なシリコン酸化膜等を設けてガスバリア性を確保する方法も好ましい方法の一つである。

30

【0182】

基板1上には陽極2が設けられるが、陽極2は正孔輸送層4への正孔注入の役割を果たすものである。陽極2は、通常、アルミニウム、金、銀、ニッケル、パラジウム、白金等の金属、インジウム及び/またはスズの酸化物などの金属酸化物、ヨウ化銅などのハロゲン化金属、カーボンブラック、あるいは、ポリ(3-メチルチオフェン)、ポリピロール、ポリアニリン等の導電性高分子などにより構成される。陽極2は通常、スパッタリング法、真空蒸着法などにより形成されることが多い。また、銀などの金属微粒子、ヨウ化銅などの微粒子、カーボンブラック、導電性の金属酸化物微粒子、導電性高分子微粉末などで陽極2を形成する場合には、適当なバインダー樹脂溶液中に分散させて、基板1上に塗布することにより形成することもできる。さらに、導電性高分子で陽極2を形成する場合には、電解重合により基板1上に直接重合薄膜を形成したり、基板1上に導電性高分子を塗布して形成することもできる（App1. Phys. Lett., 60巻, 2711頁, 1992年）。

40

【0183】

陽極2は通常は単層構造であるが、所望により複数の材料からなる積層構造とすること

50

も可能である。

陽極2の厚みは、必要とする透明性により異なる。透明性が必要とされる場合は、可視光の透過率を、通常60%以上、好ましくは80%以上とすることが望ましい。この場合、陽極の厚みは通常5nm以上、好ましくは10nm以上であり、また通常1000nm以下、好ましくは500nm以下程度である。不透明でよい場合は陽極2の厚みは任意であり、所望により金属で形成して基板1を兼ねてもよい。

【0184】

図1に示す構成の素子において、陽極2の上には正孔輸送層4が設けられる。正孔輸送層の材料に要求される条件としては、陽極からの正孔注入効率が高く、かつ、注入された正孔を効率よく輸送することができる材料であることが必要である。そのためには、イオン化ポテンシャルが小さく、可視光の光に対して透明性が高く、しかも正孔移動度が大きく、さらに安定性に優れ、トラップとなる不純物が製造時や使用時に発生しにくいことが要求される。また、発光層5に接するために発光層からの発光を消光したり、発光層との間でエキサイプレックスを形成して効率を低下させないことが求められる。上記の一般的な要求以外に、車載表示用の応用を考えた場合、素子にはさらに耐熱性が要求される。従って、 T_g として85以上の値を有する材料が望ましい。

10

【0185】

このような正孔輸送材料としては、発光層のホスト材料に用いられる正孔輸送性材料と同様に、4,4'-ビス[N-(1-ナフチル)-N-フェニルアミノ]ビフェニルで代表される2個以上の3級アミンを含み2個以上の縮合芳香族環が窒素原子に置換した芳香族ジアミン(特開平5-234681号公報)、4,4',4''-トリス(1-ナフチルフェニルアミノ)トリフェニルアミン等のスターバースト構造を有する芳香族アミン化合物(J. Lumin., 72-74巻、985頁、1997年)、トリフェニルアミンの四量体から成る芳香族アミン化合物(Chem. Commun., 2175頁、1996年)、2,2',7,7'-テトラキス-(ジフェニルアミノ)-9,9'-スピロピフルオレン等のスピロ化合物(Synth. Metals, 91巻、209頁、1997年)、4,4'-N,N'-ジカルバゾールビフェニルなどのカルバゾール誘導体等が挙げられる。これらの化合物は、単独で用いてもよいし、必要に応じて、複数種混合して用いてもよい。

20

【0186】

上記の化合物以外に、正孔輸送層4の材料として、ポリビニルカルバゾール、ポリビニルトリフェニルアミン(特開平7-53953号公報)、テトラフェニルベンジジンを含むポリアリーレンエーテルサルホン(Polymer Adv. Tech., 7巻、33頁、1996年)等の高分子材料が挙げられる。

30

正孔輸送層4は、スプレー法、印刷法、スピコート法、ディップコート法、ダイコート法などの通常の塗布法や、インクジェット法、スクリーン印刷法など各種印刷法等の湿式成膜法や、真空蒸着法などの乾式成膜法で形成することができる。

【0187】

塗布法の場合は、正孔輸送材料を1種または2種以上を、必要により正孔のトラップにならないバインダー樹脂や塗布性改良剤などの添加剤を添加し、適当な溶剤に溶解して塗布溶液を調製し、スピコート法などの方法により陽極2上に塗布し、乾燥して正孔輸送層4を形成する。バインダー樹脂としては、ポリカーボネート、ポリアリレート、ポリエステル等が挙げられる。バインダー樹脂は添加量が多いと正孔移動度を低下させるので、少ない方が望ましく、通常、50重量%以下が好ましい。

40

【0188】

真空蒸着法の場合には、正孔輸送材料を真空容器内に設置されたルツボに入れ、真空容器内を適当な真空ポンプで 10^{-4} Pa程度にまで排気した後、ルツボを加熱して、正孔輸送材料を蒸発させ、ルツボと向かい合って置かれた、陽極2が形成された基板1上に正孔輸送層4を形成させる。

正孔輸送層4の膜厚は、通常5nm以上、好ましくは10nm以上であり、また通常3

50

00 nm以下、好ましくは100 nm以下である。この様に薄い膜を一様に形成するためには、一般に真空蒸着法がよく用いられる。

【0189】

図1に示す素子において、正孔輸送層4の上には発光層5が設けられる。発光層5は、電界を与えられた電極間において、陽極から注入されて正孔輸送層を移動する正孔と、陰極から注入されて正孔阻止層6を移動する電子との再結合により励起されて強い発光を示す発光性化合物より形成される。本発明では、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7~11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料で形成される。

【0190】

発光層には、前述の通り、本発明の発光層形成材料が使用されたものであってもよく、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7~11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料を含んでいれば、本発明の効果を奏することができる。

具体的には前述のとおり、少なくとも1つは電子輸送性を有する材料であり、少なくとも1つは正孔輸送性を有する材料である。好ましくは、それぞれピリジン環を有する化合物、カルバゾール環を有する化合物であり、更に好ましくは、それぞれ一般式(1)で示される化合物、一般式(2)で示される化合物である。

【0191】

尚、その他、本発明の異なる2種類以上の電荷輸送性化合物からなるホスト材料と、周期律表第7~11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体からなるドーパント材料で形成される発光層に使用される、異なる2種類以上の電荷輸送性化合物と周期律表第7~11族から選ばれる少なくとも1つの金属を含む有機金属錯体の詳細については、前述の発光層形成材料と同様である。

【0192】

発光層5に用いられる発光性化合物としては、安定な薄膜形状を有し、固体状態で高い発光(蛍光または燐光)量子収率を示し、正孔および/または電子を効率よく輸送することができる化合物であることが必要である。さらに電気化学的かつ化学的に安定であり、トラップとなる不純物が製造時や使用時に発生しにくい化合物であることが要求される。

発光層5の膜厚は、通常3 nm以上、好ましくは5 nm以上であり、また通常200 nm以下、好ましくは100 nm以下である。

【0193】

発光層も正孔輸送層と同様の方法で形成することができる。上述の蛍光色素および/または燐光色素(燐光性ドーパント材料)を発光層のホスト材料にドーブする方法を以下に説明する。

塗布の場合は、前記発光層ホスト材料と、ドーブ用色素、さらに必要により、電子のトラップや発光の消光剤とならないバインダー樹脂や、レベリング剤等の塗布性改良剤などの添加剤を添加し溶解した塗布溶液を調整し、スピンコート法などの方法により正孔輸送層4上に塗布し、乾燥して発光層5を形成する。バインダー樹脂としては、ポリカーボネート、ポリアリレート、ポリエステル等が挙げられる。バインダー樹脂は添加量が多いと正孔/電子移動度を低下させるので、少ない方が望ましく、50重量%以下が好ましい。

【0194】

真空蒸着法の場合には、前記ホスト材料(電荷輸送性化合物2種類以上)を真空容器内に設置された別々のるつぼに入れ、ドーブする色素を別のるつぼに入れ、真空容器内を適当な真空ポンプで 1.0×10^{-4} Pa程度にまで排気した後、各々のるつぼを同時に加熱して蒸発させ、るつぼと向かい合って置かれた基板上に層を形成する。また、他の方法として、上記の材料を予め所定比で混合したものを同一のるつぼを用いて蒸発させてもよい。

【0195】

上記各ドーパントが発光層中にドーブされる場合、発光層の膜厚方向において均一にド

10

20

30

40

50

ープされるが、膜厚方向において濃度分布があっても構わない。例えば、正孔輸送層との界面近傍にのみドーブしたり、逆に、正孔阻止層界面近傍にドーブしてもよい。

また、ホスト材料についてもドーパント材料と同様、正孔輸送性化合物と電子輸送性化合物の混合比（配合比）を発光層の膜厚方向において均一にしても良いし、膜厚方向において混合比（配合比）分布があっても構わない。例えば、正孔輸送層との界面近傍において正孔輸送性化合物の割合を多くしたり、正孔阻止層との界面近傍において電子輸送性化合物の割合を多くしてもよい。

【0196】

発光層も正孔輸送層と同様の方法で形成することができるが、通常は真空蒸着法が用いられる。

なお発光層5は、本発明の性能を損なわない範囲で上記以外の成分を含んでいてもよい。図1に示す素子において、正孔阻止層6は発光層5の上に、発光層5の陰極側の界面に接するように積層される。

【0197】

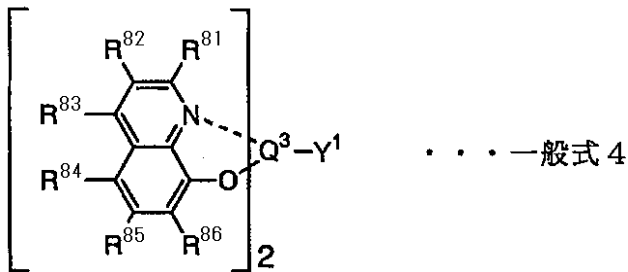
正孔阻止層は、正孔輸送層から移動してくる正孔を陰極に到達するのを阻止する役割と、陰極から注入された電子を効率よく発光層の方向に輸送することができる化合物より形成されることが好ましい。正孔阻止層を構成する材料に求められる物性としては、電子移動度が高く正孔移動度が低いことが必要とされる。正孔阻止層6は正孔と電子を発光層内に閉じこめて、発光効率を向上させる機能を有する。

【0198】

このような条件を満たす正孔阻止材料として、好ましくは、下記一般式4で表わされる混合配位子錯体が挙げられる。

【0199】

【化94】



【0200】

一般式4中、 $R^{81} \sim R^{86}$ は、それぞれ独立に、水素原子または任意の置換基を表わす。 $Q3$ はアルミニウム、ガリウム、インジウムから選ばれる金属原子を表わす。 $Y1$ は以下の一般式4-1、一般式4-2、一般式4-3のいずれかで表わされる基を表わす。

【0201】

【化95】



【0202】

10

20

30

40

【化 9 6】



【0203】

【化 9 7】



10

【0204】

上記一般式 4 - 1、一般式 4 - 2、及び一般式 4 - 3 中、Ar²¹ ~ Ar²⁵は、置換基を有していても良い芳香族炭化水素環基または置換基を有していても良い芳香族複素環基を表わし、Y²はシリコンまたはゲルマニウムを表わす。

さらに、一般式 4 において、R⁸¹ ~ R⁸⁶は各々独立に水素原子または任意の置換基を表す。具体例としては、水素原子；塩素、臭素等のハロゲン原子；メチル基、エチル基等の炭素数 1 ~ 6 のアルキル基；ベンジル基等のアラルキル基；ビニル基等の炭素数 2 ~ 6 のアルケニル基；シアノ基；アミノ基；アシル基；メトキシ基、エトキシ基等の炭素数 1 ~ 6 のアルコキシ基；メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等の炭素数 2 ~ 6 のアルコキシカルボニル基；カルボキシ基；フェノキシ基、ベンジルオキシ基などのアリーロキシ基；ジエチルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基等のアルキルアミノ基；ジベンジルアミノ基、ジフェネチルアミノ基などのアラルキルアミノ基；トリフルオロメチル基等のハロアルキル基；水酸基；フェニル基、ナフチル基等の芳香族炭化水素環基；チエニル基、ピリジル基等の芳香族複素環基が挙げられる。

20

【0205】

前記の芳香族炭化水素環基および芳香族複素環基はさらに置換基を有していてもよい。芳香族炭化水素環基および芳香族複素環基が有しうる置換基としては、例えば、フッ素原子等のハロゲン原子；メチル基、エチル基等の炭素数 1 ~ 6 のアルキル基；ビニル基等の炭素数 2 ~ 6 のアルケニル基；メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基等の炭素数 2 ~ 6 のアルコキシカルボニル基；メトキシ基、エトキシ基等の炭素数 1 ~ 6 のアルコキシ基；フェノキシ基、ベンジルオキシ基などのアリーロキシ基；ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基等のアルキルアミノ基；アセチル基等のアシル基；トリフルオロメチル基等のハロアルキル基；シアノ基等が挙げられる。

30

【0206】

中でも、R⁸¹ ~ R⁸⁶として好ましくは水素原子、アルキル基、ハロゲン原子またはシアノ基が挙げられる。また R⁸⁴としては、シアノ基が特に好ましい。

さらに、一般式 4 中、Ar²¹ ~ Ar²⁵として、具体的には、フェニル基、ピフェニル基、ナフチル基等の芳香族炭化水素環基またはチエニル基、ピリジル基等の芳香族複素環基が挙げられる。中でも 5 員環、6 員環、5 員環および / または 6 員環が 2 個または 3 個縮合したもの、あるいはこれらが直接結合で 2 個または 3 個結合したものが好ましい。芳香族炭化水素環基と芳香族複素環基では、芳香族炭化水素環基が好ましい。

40

【0207】

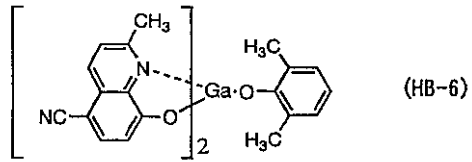
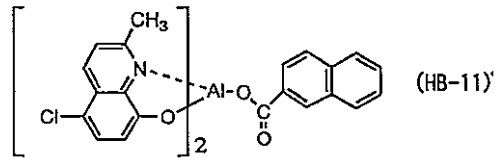
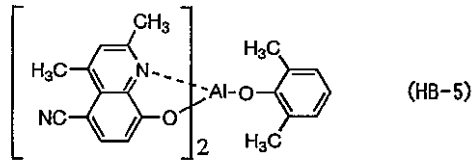
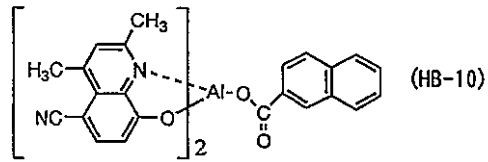
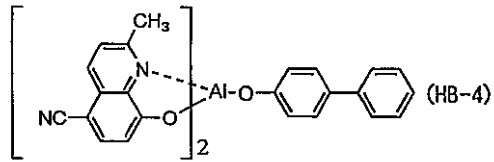
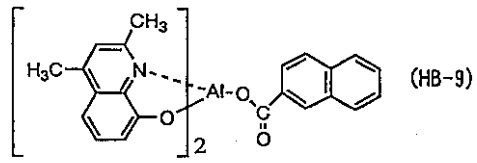
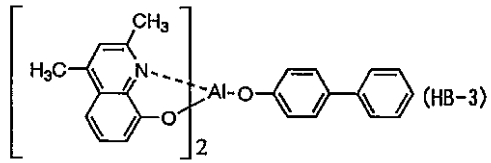
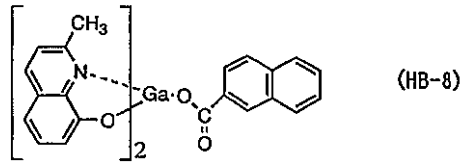
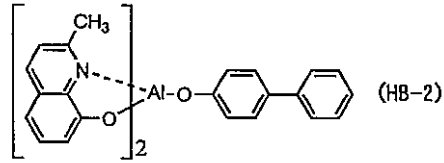
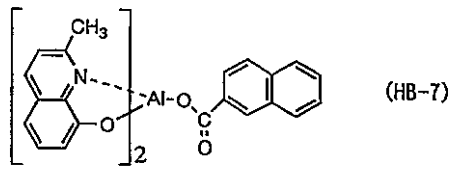
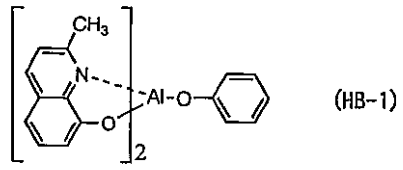
なお Ar²¹ ~ Ar²⁵はさらに置換基を有していてもよい。Ar²¹ ~ Ar²⁵が有しうる置換基としては、例えば R⁸¹ ~ R⁸⁶が芳香族炭化水素環基または芳香族複素環基の場合に有しうる置換基として、前述したものと同様の基が挙げられる。

以下に、前記一般式 4 で表わされる化合物の好ましい具体例を以下に示すが、これらに限定するものではない。

50

【 0 2 0 8 】

【 化 9 8 】



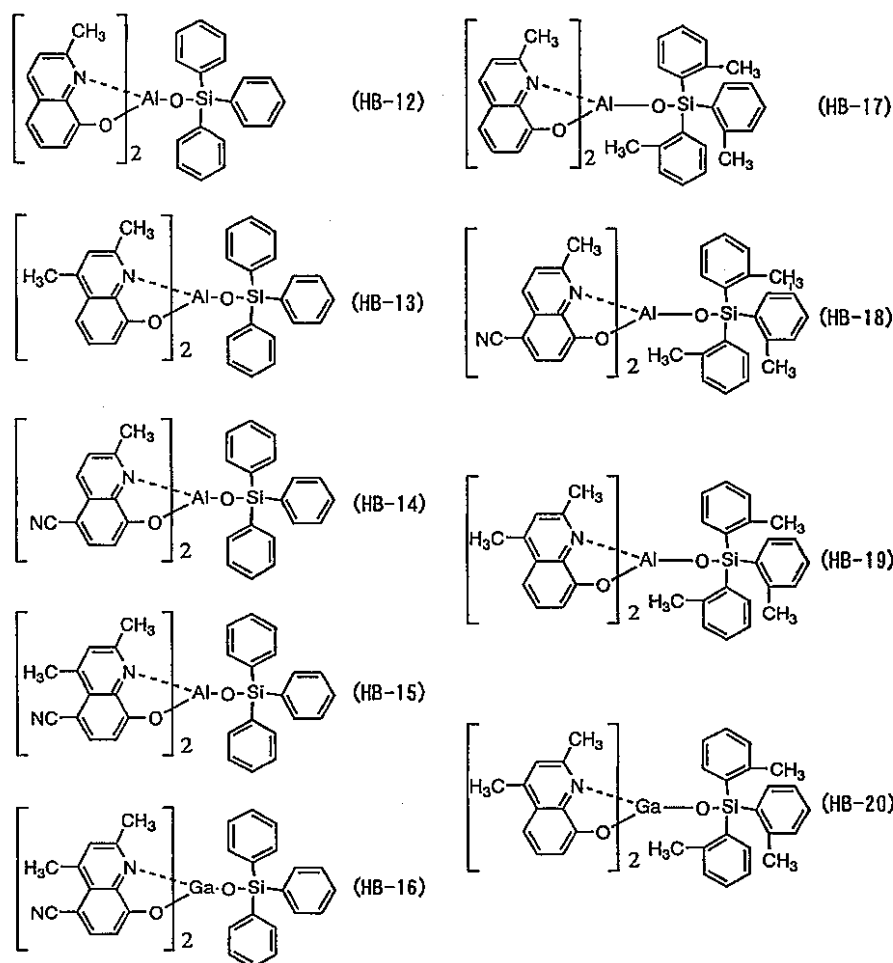
10

20

30

【 0 2 0 9 】

【化 9 9】



10

20

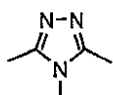
30

【0210】

また、正孔阻止材料としては、前記一般式4の混合配位子錯体の他に、以下の構造式で示される1, 2, 4-トリアゾール環残基を少なくとも1個有する化合物も用いることができる。

【0211】

【化100】



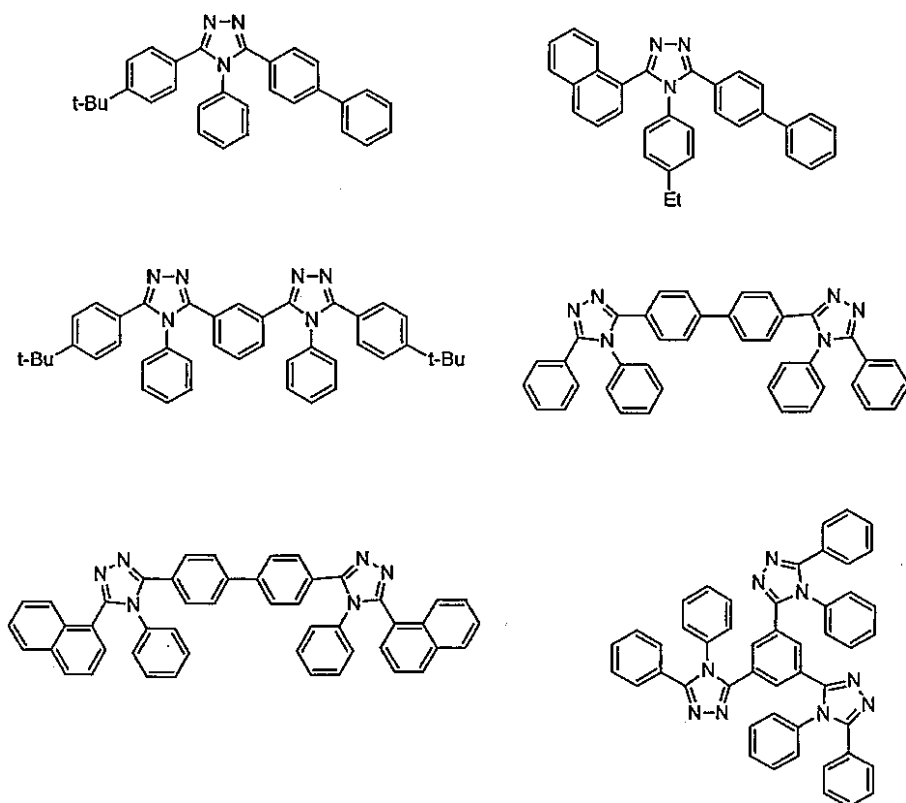
40

【0212】

上記構造式で表わされる1, 2, 4-トリアゾール環残基を少なくとも1個有する化合物の具体例を以下に示すが、これらに限定されるものではない。なお、以下の構造式において、t-Bu-は3級ブチル基を表わし、Et-はエチル基を表わす。

【0213】

【化 1 0 1】



10

20

【 0 2 1 4】

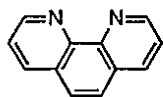
なお、上記構造中には記載していないが、これらの 1, 2, 4 - トリアゾール環残基を少なくとも 1 個有する化合物におけるベンゼン環およびナフタレン環は、更に置換基を有していても良い。その置換基としては、例えば一般式 4 における $R^{81} \sim R^{86}$ が芳香族炭化水素環基または芳香族複素環基である場合に有しうる置換基として、前述したものと同様の基が挙げられる。

【 0 2 1 5】

さらに、正孔阻止材料として、以下の構造式で示されるフェナントロリン環を少なくとも 1 個有する化合物も用いることができる。

【 0 2 1 6】

【化 1 0 2】



30

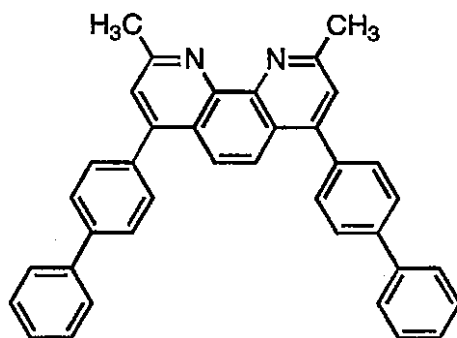
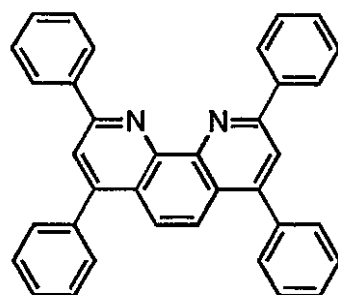
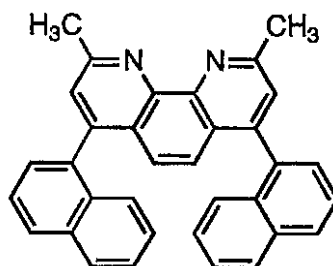
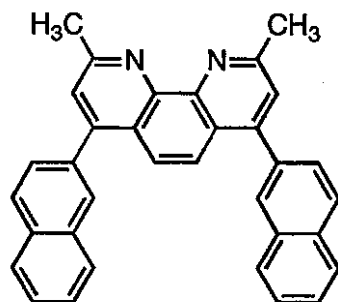
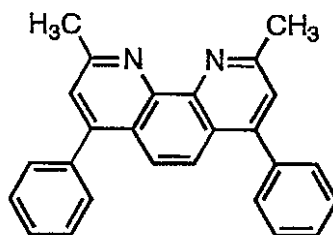
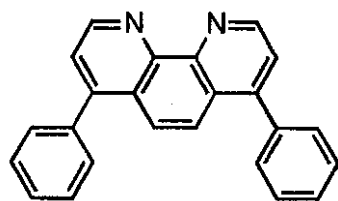
40

【 0 2 1 7】

上記構造式で表わされるフェナントロリン環を少なくとも 1 個有する化合物の具体例を以下に示すが、これらに限定されるものではない。

【 0 2 1 8】

【化 1 0 3】



10

20

30

【 0 2 1 9】

これらのフェナントロリン環を少なくとも1個有する化合物についても、前記1, 2, 4-トリアゾール環残基を有する化合物の場合と同様、ベンゼン環およびナフタレン環は、更に置換基を有していても良い。その置換基としては、例えば一般式4におけるR11~R16が芳香族炭化水素環基または芳香族複素環基である場合に有しうる置換基として、前述したものと同様の基が挙げられる。

【 0 2 2 0】

また、正孔阻止材料として、一般式(1)で表されるピリジン環を有する化合物を用いることもできる。特に、一般式(1)で表されるピリジン環を有する化合物はその励起三重項準位(T1)が高いため、励起子を発光層に閉じ込める効果が高く、発光効率の観点から正孔阻止層としてより好ましい。一般式(1)で表される化合物は正孔阻止層中に、単独で用いてもよいし、複数種併用してもよい。更に、本発明の化合物の性能を損なわない範囲で、公知の正孔阻止機能を有する化合物を併用してもよい。

40

【 0 2 2 1】

本発明で用いられる正孔阻止層のイオン化ポテンシャルは発光層のイオン化ポテンシャルより0.1 eV以上大きいことが好ましい。発光層がホスト材料とドーパント材料を含んでいる本発明の場合にはドーパント材料のイオン化ポテンシャルより0.1 eV以上大きいことが好ましく、ホスト材料のイオン化ポテンシャルより0.1 eV以上大きいことが、より好ましい。つまり発光層で用いる一般式(1)で表されるピリジン環を有する化合物を正孔阻止層で用いることも可能である。

50

【0222】

イオン化ポテンシャルは物質のHOMO（最高被占分子軌道）レベルにある電子を真空準位に放出するのに必要なエネルギーで定義される。イオン化ポテンシャルは光電子分光法で直接定義されるか、電気化学的に測定した酸化電位を基準電極に対して補正しても求められる。後者の方法の場合、例えば飽和甘コウ電極（SCE）を基準電極として用いたとき、

$$\text{イオン化ポテンシャル} = \text{酸化電位 (vs. SCE)} + 4.3 \text{ eV}$$

で定義される。（“Molecular Semiconductors”，Springer-Verlag，1985年、98頁）。

【0223】

さらに、本発明で用いられる正孔阻止層の電子親和力（EA）は、発光層の電子親和力（本発明の場合は発光層中のホスト材料のうち電子輸送性化合物の電子親和力）と比較して同等以上であることが好ましい。電子親和力もイオン化ポテンシャルと同様に真空準位を基準として、真空準位にある電子が物質のLUMO（最低空分子軌道）レベルに落ちて安定化するエネルギーで定義される。電子親和力は、上述のイオン化ポテンシャルから光学的バンドギャップを差し引いて求められるか、電気化学的な還元電位から下記の式で同様に求められる。

【0224】

$$\text{電子親和力} = \text{還元電位 (vs. SCE)} + 4.3 \text{ eV}$$

従って、本発明で用いられる正孔阻止層は、酸化電位と還元電位をもちいて、

$$(\text{正孔阻止材料の酸化電位}) - (\text{発光材料の酸化電位}) - 0.1 \text{ V}$$

$$(\text{正孔阻止材料の還元電位}) - (\text{発光材料の還元電位})$$

と表現することも出来る。

【0225】

さらに後述の電子輸送層を有する素子の場合には、正孔阻止層の電子親和力は電子輸送層の電子親和力と比較して同等以下であることが好ましい。

$$(\text{電子輸送材料の還元電位}) - (\text{正孔阻止材料の還元電位}) - (\text{発光材料の還元電位})$$

正孔阻止層6の膜厚は、通常0.3以上、好ましくは0.5 nm以上であり、また通常100 nm以下、好ましくは50 nm以下である。正孔阻止層も正孔輸送層と同様の方法で形成することができるが、通常は真空蒸着法が用いられる。

【0226】

陰極8は、正孔阻止層6を介して発光層5に電子を注入する役割を果たす。陰極8として用いられる材料は、前記陽極2に使用される材料を用いることが可能であるが、効率よく電子注入を行なうには、仕事関数の低い金属が好ましく、スズ、マグネシウム、インジウム、カルシウム、アルミニウム、銀等の適当な金属またはそれらの合金が用いられる。具体例としては、マグネシウム-銀合金、マグネシウム-インジウム合金、アルミニウム-リチウム合金等の低仕事関数合金電極が挙げられる。さらに、陰極と発光層または電子輸送層の界面にLiF、MgF₂、Li₂O等の極薄絶縁膜（0.1～5 nm）を挿入することも、素子の効率を向上させる有効な方法である（Appl. Phys. Lett.，70巻，152頁，1997年；特開平10-74586号公報；IEEE Trans. Electron. Devices，44巻，1245頁，1997年）。陰極8の膜厚は通常、陽極2と同様である。低仕事関数金属から成る陰極を保護する目的で、この上にさらに、仕事関数が高く大気に対して安定な金属層を積層することは素子の安定性を増す。この目的のために、アルミニウム、銀、銅、ニッケル、クロム、金、白金等の金属が使われる。

【0227】

素子の発光効率をさらに向上させることを目的として、図2および図3に示すように、正孔阻止層6と陰極8の間に電子輸送層7が設けられていてもよい。電子輸送層7は、電界を与えられた電極間において陰極から注入された電子を効率よく正孔阻止層6の方向に輸送することができる化合物より形成される。

10

20

30

40

50

このような条件を満たす材料としては、8-ヒドロキシキノリンのアルミニウム錯体などの金属錯体（特開昭59-194393号公報）、10-ヒドロキシベンゾ[h]キノリンの金属錯体、オキサジアゾール誘導体、ジスチリルピフェニル誘導体、シロール誘導体、3-または5-ヒドロキシフラボン金属錯体、ベンズオキサゾール金属錯体、ベンゾチアゾール金属錯体、トリスベンズイミダゾリルベンゼン（米国特許第5,645,948号）、キノキサリン化合物（特開平6-207169号公報）、フェナントロリン誘導体（特開平5-331459号公報）、2-t-ブチル-9,10-N,N'-ジシアノアントラキノンジイミン、n型水素化非晶質炭化シリコン、n型硫化亜鉛、n型セレン化亜鉛などが挙げられる。

【0228】

また、上述のような電子輸送材料に、アルカリ金属をドーブする（特開平10-270171号公報、特願2000-285656号、特願2000-285657号などに記載）ことにより、電子輸送性が向上するため好ましい。

電子輸送層7は、正孔輸送層4と同様にして塗布法あるいは真空蒸着法により正孔阻止層6上に積層することにより形成される。通常は、真空蒸着法が用いられる。

【0229】

なお、本発明の化合物を、この電子輸送層7に使用しても良い。その場合、本発明の化合物のみを使用して電子輸送層7を形成しても良いし、前述した各種公知の材料と併用しても良い。

電子輸送層7に本発明の化合物を使用した場合、前述の正孔阻止層6にも本発明の化合物を使用しても良いし、また電子輸送層7のみに本発明の化合物を使用し、正孔阻止層6には、それ以外の、公知の正孔阻止材料を使用しても良い。

【0230】

電子輸送層6の膜厚は、通常5nm以上、好ましくは10nm以上であり、また通常200nm以下、好ましくは100nm以下である。

電子輸送層7は、正孔輸送層4と同様にして塗布法あるいは真空蒸着法により正孔阻止層6上に積層することにより形成される。通常は、真空蒸着法が用いられる。

正孔注入の効率をさらに向上させ、かつ、有機層全体の陽極への付着力を改善させる目的で、正孔輸送層4と陽極2との間に陽極バッファ層3を挿入することも行われている（図3参照）。陽極バッファ層3を挿入することで、初期の素子の駆動電圧が下がると同時に、素子を定電流で連続駆動した時の電圧上昇も抑制される効果がある。陽極バッファ層に用いられる材料に要求される条件としては、陽極とのコンタクトがよく均一な薄膜が形成でき、熱的に安定、すなわち、融点及びガラス転移温度が高く、融点としては300以上、ガラス転移温度としては100以上であることが好ましい。さらに、イオン化ポテンシャルが低く陽極からの正孔注入が容易なこと、正孔移動度が大きいことが挙げられる。

【0231】

この目的のために、陽極バッファ層3の材料として、これまでにポルフィリン誘導体やフタロシアニン化合物（特開昭63-295695号公報）、ヒドラゾン化合物、アルコキシ置換の芳香族ジアミン誘導体、p-(9-アントリル)-N,N'-ジ-p-トリルアニリン、ポリチエニレンビニレンやポリ-p-フェニレンビニレン、ポリアニリン（Appl. Phys. Lett., 64巻、1245頁、1994年）、ポリチオフエン（Optical Materials, 9巻、125頁、1998年）、スターバスト型芳香族トリアミン（特開平4-308688号公報）等の有機化合物や、スパッタ・カーボン膜（Synth. Met., 91巻、73頁、1997年）や、バナジウム酸化物、ルテニウム酸化物、モリブデン酸化物等の金属酸化物（J. Phys. D, 29巻、2750頁、1996年）が報告されている。

【0232】

また、正孔注入・輸送性の低分子有機化合物と電子受容性化合物を含有する層（特開平11-251067号公報、特開2000-159221号公報等に記載）や、芳香族アミノ基等を含有する非共役系高分子化合物に、必要に応じて電子受容性化合物をドーブし

10

20

30

40

50

てなる層（特開平11-135262号公報、特開平11-283750号公報、特開2000-36390号公報、特開2000-150168号公報、特開平2001-223084号公報、およびWO97/33193号公報など）、またはポリチオフェン等の導電性ポリマーを含む層（特開平10-92584号公報）なども挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0233】

上記陽極バッファ層材料としては、低分子・高分子いずれの化合物を用いることも可能である。

低分子化合物のうち、よく使用されるものとしては、ポルフィン化合物又はフタロシアニン化合物が挙げられる。これらの化合物は中心金属を有していても良いし、無金属のものでも良い。これらの化合物の好ましい例としては、以下の化合物が挙げられる：

ポルフィン、

5,10,15,20-テトラフェニル-21H,23H-ポルフィン、

5,10,15,20-テトラフェニル-21H,23H-ポルフィンコバルト(II)、

5,10,15,20-テトラフェニル-21H,23H-ポルフィン銅(II)、

5,10,15,20-テトラフェニル-21H,23H-ポルフィン亜鉛(II)、

5,10,15,20-テトラフェニル-21H,23H-ポルフィンバナジウム(IV)オキシド、

5,10,15,20-テトラ(4-ピリジル)-21H,23H-ポルフィン、

29H,31H-フタロシアニン、

銅(II)フタロシアニン、

亜鉛(II)フタロシアニン、

チタンフタロシアニンオキシド、

マグネシウムフタロシアニン、

鉛フタロシアニン、

銅(II)4,4'4'',4'''-テトラアザ-29H,31H-フタロシアニン

陽極バッファ層の場合も、正孔輸送層と同様にして薄膜形成可能であるが、無機物の場合には、さらに、スパッタ法や電子ビーム蒸着法、プラズマCVD法が用いられる。

【0234】

以上の様にして形成される陽極バッファ層3の膜厚は、低分子化合物を用いて形成される場合、下限は通常3nm、好ましくは10nm程度であり、上限は通常100nm、好ましくは50nm程度である。

高分子化合物を用いる場合は、例えば、前記高分子化合物や電子受容性化合物、更により必要により正孔のトラップとならない、バインダー樹脂やレベリング剤等の塗布性改良剤などの添加剤を添加し溶解した塗布溶液を調製し、スプレー法、印刷法、スピコート法、ディップコート法、ダイコート法などの通常のコーティング法や、インクジェット法等により陽極2上に塗布し、乾燥することにより陽極バッファ層3を薄膜形成することができる。バインダー樹脂としては、ポリカーボネート、ポリアリレート、ポリエステル等が挙げられる。バインダー樹脂は該層中の含有量が多いと正孔移動度を低下させる虞があるので、少ない方が望ましく、陽極バッファ層3中の含有量で50重量%以下が好ましい。

【0235】

また、フィルム、支持基板、ロール等の媒体に、前述の薄膜形成方法によって予め薄膜を形成しておき、媒体上の薄膜を、陽極2上に熱転写又は圧力転写することにより、薄膜形成することもできる。

以上のようにして、高分子化合物を用いて形成される陽極バッファ層3の、膜厚の下限は通常5nm、好ましくは10nm程度であり、上限は通常1000nm、好ましくは500nm程度である。

【0236】

本発明の有機電界発光素子は、図1とは逆の構造、すなわち、基板上に陰極8、正孔阻止層6、発光層5、正孔輸送層4、陽極2の順に積層することも可能であり、既述したように少なくとも一方が透明性の高い2枚の基板の間に本発明の有機電界発光素子を設ける

10

20

30

40

50

ことも可能である。同様に、図2または図3に示した前記各層構成とは逆の順に積層することも可能である。また、図1～3のいずれの層構成においても、本発明の趣旨を逸脱しない範囲で、上述以外の任意の層を有していてもよく、また上記複数の層の機能を併有する層を設けることにより、層構成を簡略化する等、適宜変形を加えることが可能である。

【0237】

或いはまた、トップエミッション構造や陰極・陽極共に透明電極を用いて透過型とすること、さらには、図1に示す層構成を複数段重ねた構造（発光ユニットを複数積層させた構造）とすることも可能である。その際には段間（発光ユニット間）の界面層（陽極がITO、陰極がAlの場合はその2層）の代わりに、例えばV205等を電荷発生層（CGL）として用いると段間の障壁が少なくなり、発光効率・駆動電圧の観点からより好ましい。

10

【0238】

本発明は、有機電界発光素子が、単一の素子、アレイ状に配置された構造からなる素子、陽極と陰極がX-Yマトリックス状に配置された構造のいずれにおいても適用することができる。

【実施例】

【0239】

次に、本発明を実施例によって更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を越えない限り、以下の実施例の記載に限定されるものではない。

（実施例1）

【0240】

図3に示す構造を有する有機電界発光素子を以下の方法で作製した。

ガラス基板1の上にインジウム・スズ酸化物（ITO）透明導電膜2を150nm堆積したもの（スパッター成膜品；シート抵抗15 Ω ）を通常のリソグラフィ技術と塩酸エッチングを用いて2mm幅のストライプにパターニングして陽極を形成した。パターン形成したITO基板を、アセトンによる超音波洗浄、純水による水洗、イソプロピルアルコールによる超音波洗浄の順で洗浄後、窒素ブローで乾燥させ、最後に紫外線オゾン洗浄を行った。

20

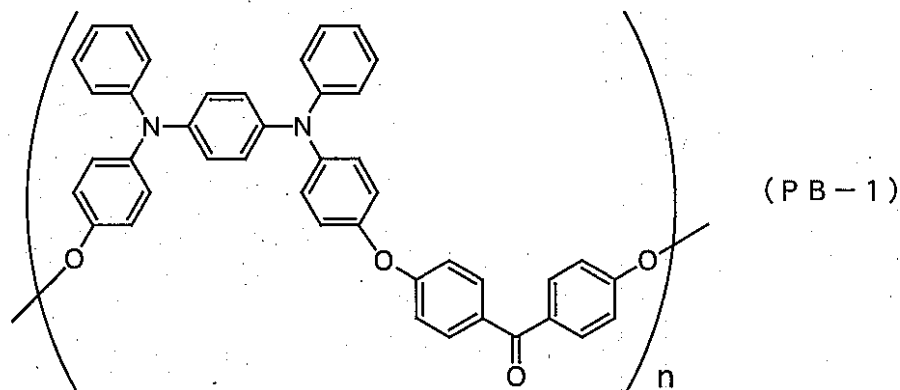
【0241】

陽極バッファ層3の材料として、下記に示す構造式の芳香族アミノ基を有する非共役系高分子化合物（PB-1）

30

【0242】

【化104】



40

重量平均分子量 : 29400

数平均分子量 : 12600

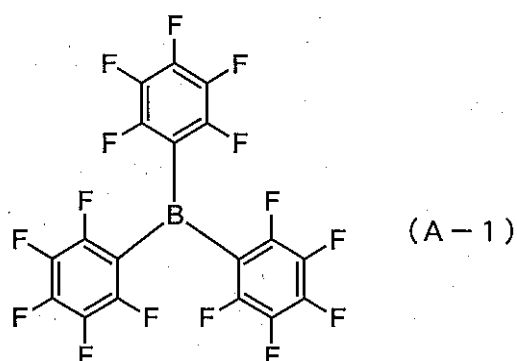
【0243】

を電子受容性化合物（A-1）

50

【0244】

【化105】



10

【0245】

と共に以下の条件でスピンコートした。

溶媒 安息香酸エチル

塗布液濃度 2[wt%]

PB - 1 : A - 1 10 : 1

スピナ回転数 1500[rpm]

スピナ回転時間 30[秒]

乾燥条件 100 1時間

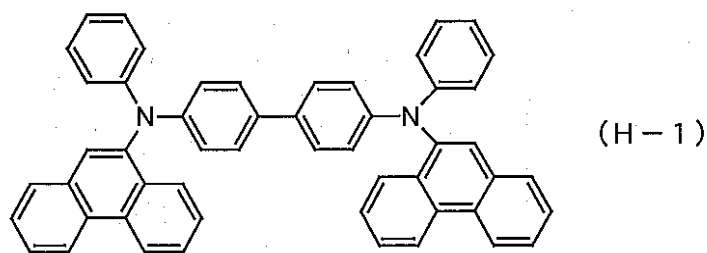
20

上記のスピンコートにより膜厚30nmの均一な薄膜が形成された。

次に陽極バッファ層を成膜した基板を真空蒸着装置内に設置した。上記装置の粗排気を油回転ポンプにより行った後、装置内の真空度が 1.4×10^{-4} Pa以下になるまでクライオポンプを用いて排気した。上記装置内に配置されたセラミックるつぼに入れた、下記に示すアリアルアミン化合物(H-1)

【0246】

【化106】



30

【0247】

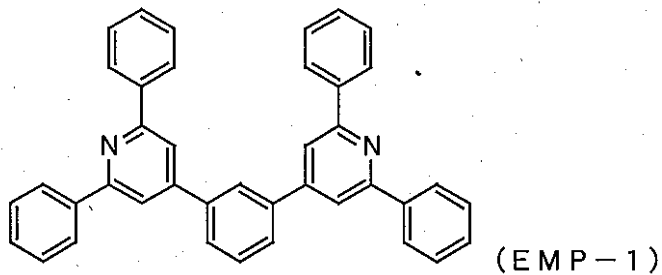
をるつぼの周囲のタantal線ヒーターで加熱して蒸着を行った。この時のるつぼの温度は、236~261 の範囲で制御した。蒸着時の真空度 8.0×10^{-5} Pa、蒸着速度は0.20nm/秒で膜厚60nmの正孔輸送層4を得た。

40

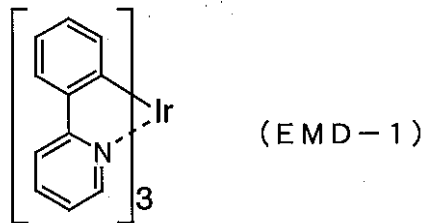
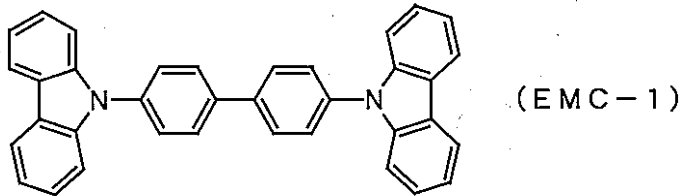
引続き、発光層5の主成分(ホスト材料)としてピリジン誘導体(EMP-1)およびカルバゾール誘導体(EMC-1)を、副成分(ドーパント)として有機イリジウム錯体(EMD-1)を別々のセラミックるつぼに設置し、3元同時蒸着法により成膜を行った。

【0248】

【化107】



10



20

【0249】

化合物 (EMP-1) のるつぼ温度は 271~274、化合物 (EMC-1) のるつぼ温度は 285、化合物 (EMD-1) のるつぼ温度は 235 にそれぞれ制御し、EMP-1 : EMC-1 : EMD-1 = 15 : 15 : 1.8 の割合で発光層 5 を正孔輸送層 4 の上に積層した。蒸着時の真空度は 7.3×10^{-5} Pa であった。

尚、このとき用いたホスト材料の励起三重項準位は、薄膜の燐光スペクトルの最もエネルギーの高い (波長の短い) ピーク波長 (τ_1 [nm]) からそれぞれ、

30

$$T1_{EMP-1} = 2.7 \text{ eV}$$

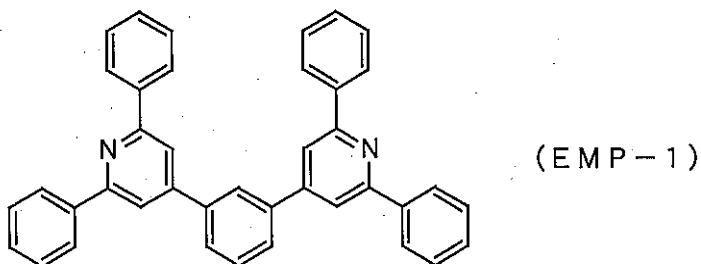
$$T1_{EMC-1} = 2.6 \text{ eV}$$

であった。

さらに、正孔阻止層 6 としてピリジン誘導体 (EMP-1)

【0250】

【化108】



40

【0251】

をるつぼ温度を 286~294 として、蒸着速度 0.15nm/秒で 10nm の膜厚で積層した。蒸着時の真空度は 6.6×10^{-5} Pa であった。

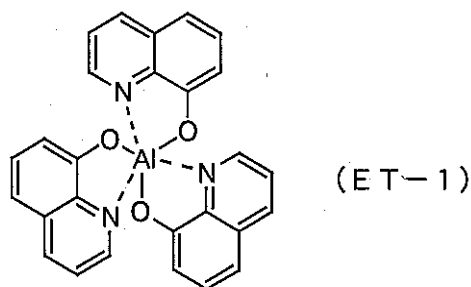
正孔阻止層 6 の上に、電子輸送層 7 として下記に示すアルミニウムの 8 - ヒドロキシキ

50

ノリン錯体 (ET-1)

【0252】

【化109】



10

【0253】

を同様に蒸着した。この時のアルミニウムの8-ヒドロキシキノリン錯体の蒸着温度は276~285の範囲で制御し、蒸着時の真空度は 6.0×10^{-5} Pa、蒸着速度は0.22nm/秒で膜厚は35nmとした。

上記の正孔輸送層、発光層及び電子輸送層を真空蒸着する時の基板温度は室温に保持した。

【0254】

ここで、電子輸送層6までの蒸着を行った素子を一度前記真空蒸着装置内より大気中に取り出して、陰極蒸着用のマスクとして2mm幅のストライプ状シャドーマスクを、陽極2のITOストライプとは直交するように素子に密着させて、別の真空蒸着装置内に設置して有機層と同様に装置内の真空度が 2.0×10^{-6} Torr (約 2.7×10^{-4} Pa)以下になるまで排気した。陰極8として、まず、フッ化リチウム (LiF) をモリブデンボートを用いて、蒸着速度0.01nm/秒、真空度 2.1×10^{-6} Torr (約 2.8×10^{-4} Pa)で、0.5nmの膜厚で電子輸送層7の上に成膜した。次に、アルミニウムを同様にモリブデンボートにより加熱して、蒸着速度0.40nm/秒、真空度 3.4×10^{-6} ~ 9.0×10^{-6} Torr (約 4.5×10^{-4} ~ 12.0×10^{-4} Pa)で膜厚80nmのアルミニウム層を形成して陰極8を完成させた。以上の2層型陰極8の蒸着時の基板温度は室温に保持した。

20

【0255】

以上の様にして、2mmx2mmのサイズの発光面積部分を有する有機電界発光素子が得られた。この素子の発光特性を表-1に示す。表-1において、最大発光輝度は電流密度0.25 A/cm²での値、発光効率・輝度/電流・電圧は輝度100cd/m²での値を各々示す。素子の発光スペクトルの極大波長は510nm、色度はCIE(x,y)=(0.29,0.61)であり、化合物(EMD-1)からのものと同定された。

30

(比較例1)

発光層5の主成分(ホスト材料)としてカルバゾール誘導体(EMC-1)のみを用いた他は実施例1と同様に素子を作製した。この素子の発光特性を表-1に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は510nm、色度はCIE(x,y)=(0.28,0.61)であり、有機イリジウム錯体(EMD-1)からのものと同定された。

40

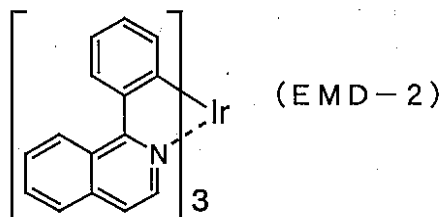
(実施例2)

【0256】

発光層5の副成分(ドーパント)として有機イリジウム錯体(EMD-1)の代わりに有機イリジウム錯体(EMD-2)を用いた他は実施例1と同様に素子を作製した。この素子の発光特性を表-1に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は624nm、色度はCIE(x,y)=(0.67,0.32)であり、有機イリジウム錯体(EMD-2)からのものと同定された。

【0257】

【化 1 1 0】



【0 2 5 8】

10

(比較例 2)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてカルバゾール誘導体 (EMC-1) のみを用いた他は実施例 2 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 1 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 624nm、色度は CIE(x,y)=(0.67,0.32) であり、有機イリジウム錯体 (EMD-2) からのものと同定された。

(実施例 3)

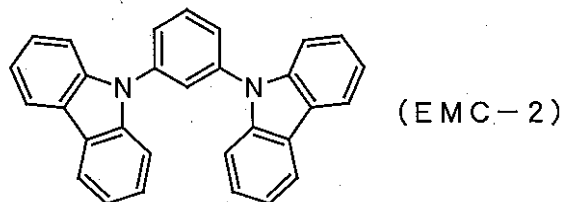
【0 2 5 9】

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてカルバゾール誘導体 (EMC-1) の代わりにカルバゾール誘導体 (EMC-2) を用いた他は実施例 2 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 1 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 624nm、色度は CIE(x,y)=(0.67,0.32) であり、有機イリジウム錯体 (EMD-2) からのものと同定された。

20

【0 2 6 0】

【化 1 1 1】



30

【0 2 6 1】

尚、このとき用いたカルバゾール誘導体 (EMC-2) の励起三重項準位は、薄膜の燐光スペクトルの最もエネルギーの高い (波長の短い) ピーク波長 (T_1 [nm]) から、

$$T_{1\text{EMC-2}} = 2.9 \text{ eV}$$

であった。

(比較例 3)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてカルバゾール誘導体 (EMC-2) のみを用いた他は実施例 3 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 1 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 624nm、色度は CIE(x,y)=(0.67,0.33) であり、有機イリジウム錯体 (EMD-2) からのものと同定された。

40

(実施例 4)

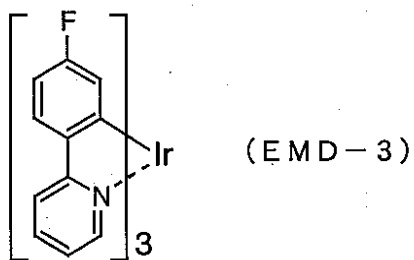
【0 2 6 2】

発光層 5 の副成分 (ドーパント) として有機イリジウム錯体 (EMD-1) の代わりに有機イリジウム錯体 (EMD-3) を用いた他は実施例 1 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 1 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 483nm、色度は CIE(x,y)=(0.17,0.38) であり、有機イリジウム錯体 (EMD-3) からのものと同定された。

【0 2 6 3】

50

【化 1 1 2】



【0 2 6 4】

10

(比較例 4)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてピリジン誘導体 (EMP-1) のみを用いた他は実施例 4 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 1 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 484nm、色度は CIE(x,y)=(0.17,0.38) であり、有機イリジウム錯体 (EMD-3) からのものと同定された。

【0 2 6 5】

【表 1】

表-1

	発光層ホスト		発光層 ドープメント	発光開始電圧 [V] @1cd/m ²	最大発光輝度 [cd/m ²] @0.25A/cm ²	発光効率 [lm/W] @100cd/m ²	輝度/電流 [cd/A] @100cd/m ²	電圧 [V] @100cd/m ²
	カルバゾール	ピリジン						
実施例 1	EMC-1 15	EMP-1 15	EMD-1 1.8	4.0	36,040	19.8	33.7	5.4
比較例 1	EMC-1 30	-	EMD-1 1.8	3.9	38,180	22.6	38.1	5.4
実施例 2	EMC-1 15	EMP-1 15	EMD-2 1.8	4.2	7,130	3.1	6.9	7.1
比較例 2	EMC-1 30	-	EMD-2 1.8	4.1	9,120	3.2	7.1	7.0
実施例 3	EMC-2 15	EMP-1 15	EMD-2 1.8	4.0	6,740	3.3	6.7	6.5
比較例 3	EMC-2 30	-	EMD-2 1.8	4.0	8,010	2.8	6.2	6.9
実施例 4	EMC-2 15	EMP-1 15	EMD-3 1.8	4.2	10,910	3.0	6.0	6.5
比較例 4	-	EMP-1 30	EMD-3 1.8	5.3	5,130	1.3	3.4	8.1

発光層の下段は発光層中の相対量

(駆動寿命試験)

実施例 1 ~ 4、比較例 1 ~ 4 で作製した素子を、下記条件の下、駆動寿命試験を行った。

【0266】

温度 室温

駆動方式 直流駆動 (DC駆動)

10

20

30

40

50

定電流で連続発光させ、輝度が2割減少 ($L/L_0=0.8$) または5割減少 ($L/L_0=0.5$) するまでの時間を比較した。それぞれ比較例素子の時間を1.00とした場合の実施例の相対時間を表-2に示す。実施例の方が比較例よりも寿命(輝度が5割減少するまでの時間)が長く、異なる2種以上の電荷輸送性化合物からなる混合ホストを用いることにより、長寿命の有機発光素子を実現された。

【0267】

【表2】

表-2

	初期輝度 [cd/m ²]	初期電圧 [V]	駆動電流密度 [mA/cm ²]	相対時間 @L/L ₀ =0.8	相対時間 @L/L ₀ =0.5
実施例1	1,000	6.6	4.3	5.55	
比較例1	1,000	6.7	3.9	1.00	
実施例1	2,000	7.5	9.4	4.64	3.76
比較例1	2,000	7.6	8.5	1.00	1.00
実施例2	2,000	11.5	47.8	0.56	1.49
比較例2	2,000	11.0	41.4	1.00	1.00
実施例3	1,000	9.2	21.3	2.57	
比較例3	1,000	10.0	22.8	1.00	
実施例3	2,000	11.0	50.3	1.94	3.72
比較例3	2,000	11.6	50.3	1.00	1.00
実施例4	200	6.4	3.7	5.36	
比較例4	200	8.2	5.4	1.00	
実施例4	1,000	8.5	19.8	7.41	3.62
比較例4	1,000	10.8	31.4	1.00	1.00

10

20

【0268】

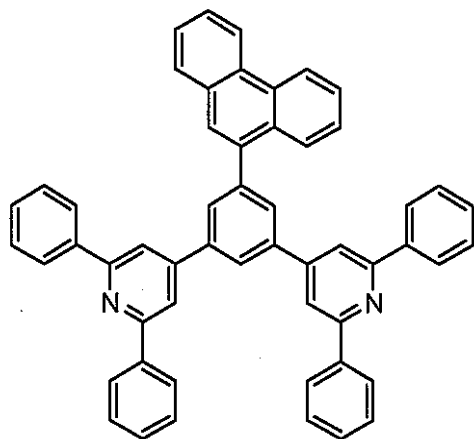
(実施例5)

発光層5の主成分(ホスト材料)としてピリジン誘導体(EMP-1)およびカルバゾール誘導体(EMC-1)を用いる代わりに、ピリジン誘導体(EMP-2)およびカルバゾール誘導体(EMC-1)を用い、正孔阻止層6としてピリジン誘導体(EMP-1)を用いる代わりにピリジン誘導体(EMP-2)を用いた他は実施例1と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表-3に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は510nm、色度はCIE(x,y)=(0.28,0.61)であり、有機イリジウム錯体(EMD-1)からのものと同定された。

30

【0269】

【化113】



(EMP-2)

40

【0270】

50

(比較例5)

発光層5の主成分(ホスト材料)としてカルバゾール誘導体(EMC-1)のみを用いた他は実施例5と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表-3に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は510nm、色度はCIE(x,y)=(0.28,0.61)であり、有機イリジウム錯体(EMD-1)からのものと同定された。

【0271】

【表 3】

表-3

	発光層ホスト		発光層 ドーパント	発光開始電圧 [V] @1cd/m ²	最大発光輝度 [cd/m ²] @0.25A/cm ²	発光効率 [lm/W] @100cd/m ²	輝度/電流 [cd/A] @100cd/m ²	電圧 [V]
	カルバゾール	ピリジン						
実施例 5	EMC-1 15	EMP-2 15	EMD-1 1.8	5.0	25,260	10.3	23.0	7.0
比較例 5	EMC-1 30	—	EMD-1 1.8	4.3	27,910	11.8	23.6	6.4

発光層の下段は発光層中の相対量

(駆動寿命試験)

実施例 5 および比較例 5 で作製した素子を、下記条件の下、駆動寿命試験を行った。

温度 室温
駆動方式 直流駆動 (DC駆動)

定電流で連続発光させ、輝度が 4 割減少 ($L/L_0=0.6$) するまでの時間を比較した。それぞれ比較例 5 の素子の時間を 1.00 とした場合の実施例 5 の素子の相対時間を表 - 4 に示す。実施例の方が比較例よりも寿命 (輝度が一定輝度まで減少する時間) が長く、特定の異なる 2 種以上の電荷輸送性化合物からなる混合ホストを用いることにより、長寿命の有機発光素子を実現された。

【 0 2 7 3 】

10

【 表 4 】

表 - 4

	初期輝度 [cd/ m ²]	初期電圧 [V]	駆動電流密度 [mA/cm ²]	相対時間 @L/L ₀ =0.6
実施例 5	1,000	9.8	6.0	1.40
比較例 5	1,000	9.1	5.9	1.00

20

【 0 2 7 4 】

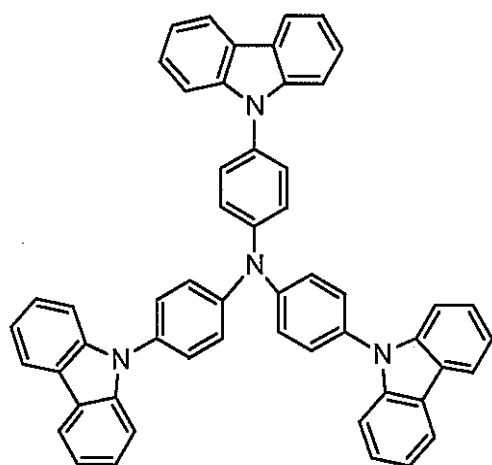
(実施例 6)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてピリジン誘導体 (E M P - 1) およびカルバゾール誘導体 (E M C - 1) を用いる代わりに、ピリジン誘導体 (E M P - 1) およびカルバゾール誘導体 (E M C - 3) を用いた他は実施例 1 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 5 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 513nm、色度は CIE(x,y)=(0.29,0.61) であり、有機イリジウム錯体 (E M D - 1) からのものと同定された。

【 0 2 7 5 】

【 化 1 1 4 】

30



(E M C - 3)

40

【 0 2 7 6 】

(比較例 6)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてカルバゾール誘導体 (E M C - 3) のみを用いた他は実施例 6 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 5 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 513nm、色度は CIE(x,y)=(0.29,0.63) であり、有機イリジウム錯体 (E M D - 1) からのものと同定された。

50

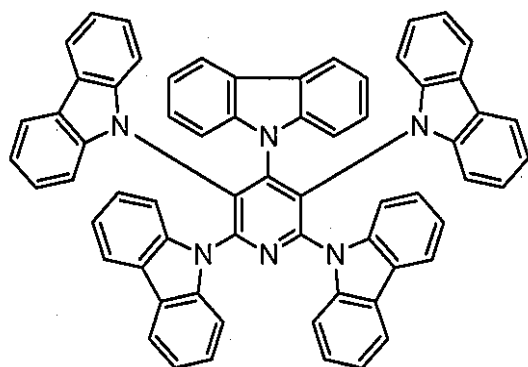
【0277】

(実施例7)

発光層5の主成分(ホスト材料)としてピリジン誘導体(EMP-1)およびカルバゾール誘導体(EMC-1)を用いる代わりに、ピリジン誘導体(EMP-1)およびカルバゾール誘導体(EMC-4)を用いた他は実施例1と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表-5に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は513nm、色度はCIE(x,y)=(0.30,0.62)であり、有機イリジウム錯体(EMD-1)からのものと同定された。

【0278】

【化115】



(EMC-4)

10

20

【0279】

(比較例7)

発光層5の主成分(ホスト材料)としてカルバゾール誘導体(EMC-4)のみを用いた他は実施例7と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表-5に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は514nm、色度はCIE(x,y)=(0.31,0.62)であり、有機イリジウム錯体(EMD-1)からのものと同定された。

【0280】

【表 5】

表-5

	発光層ホスト		発光層 ドーパント	発光開始電圧 [V] @1cd/m ²	最大発光輝度 [cd/m ²] @0.25A/cm ²	発光効率 [lm/W] @100cd/m ²	輝度/電流 [cd/A] @100cd/m ²	電圧 [V]
	カルバゾール	ピリジン						
実施例 6	EMC-3 15	EMP-1 15	EMD-1 1.8	3.0	52,740	22.4	29.0	4.1
比較例 6	EMC-3 30	—	EMD-1 1.8	3.0	38,950	31.2	32.7	3.4
実施例 7	EMC-4 15	EMP-1 15	EMD-1 1.8	4.0	28,080	17.8	31.4	5.6
比較例 7	EMC-4 30	—	EMD-1 1.8	3.1	40,410	29.6	42.3	4.6

発光層の下段は発光層中の相対量

(駆動寿命試験)

実施例 6 ~ 7、比較例 6 ~ 7 で作製した素子を、下記条件の下、駆動寿命試験を行った。

温度

室温

駆動方式

直流駆動 (DC駆動)

定電流で連続発光させ、輝度が 4 割減少 ($L/L_0=0.6$) または 5 割減少 ($L/L_0=0.5$) するまでの時間を比較した。それぞれ比較例 6 の素子および比較例 7 の素子の時間を 1.00 とした場合の実施例 6 の素子および実施例 7 の素子の相対時間を表 - 6 に示す。実施例の方が比較例よりも寿命 (輝度が一定輝度まで減少する時間) が長く、特定の異なる 2 種以上の電荷輸送性化合物からなる混合ホストを用いることにより、長寿命の有機発光素子が実現された。

10

【 0 2 8 2 】

【 表 6 】

表 - 6

	初期輝度 [cd/ m ²]	初期電圧 [V]	駆動電流密度 [mA/cm ²]	相対時間 @L/L ₀ =0.6	相対時間 @L/L ₀ =0.5
実施例 6	1,000	5.4	3.9		11.4
比較例 6	1,000	4.9	4.0		1.00
実施例 7	1,000	8.1	4.7	1.42	
比較例 7	1,000	6.7	3.4	1.00	

20

【 0 2 8 3 】

(実施例 8)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてピリジン誘導体 (EMP - 1) およびカルバゾール誘導体 (EMC - 1) の混合比を 15 : 15 とする代わりに、10 : 20 とした他は実施例 1 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 7 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 512nm、色度は CIE(x,y)=(0.29,0.62) であり、有機イリジウム錯体 (EMD - 1) からのものと同定された。

30

【 0 2 8 4 】

(実施例 9)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてピリジン誘導体 (EMP - 1) およびカルバゾール誘導体 (EMC - 1) の混合比を 15 : 15 とする代わりに、20 : 10 とした他は実施例 1 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 7 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 512nm、色度は CIE(x,y)=(0.30,0.62) であり、有機イリジウム錯体 (EMD - 1) からのものと同定された。

40

【 0 2 8 5 】

(実施例 10)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてピリジン誘導体 (EMP - 1) およびカルバゾール誘導体 (EMC - 1) の混合比を 15 : 15 とする代わりに、3 : 27 とした他は実施例 1 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 7 に示す。素子の発光スペクトルの極大波長は 512nm、色度は CIE(x,y)=(0.29,0.62) であり、有機イリジウム錯体 (EMD - 1) からのものと同定された。

【 0 2 8 6 】

(比較例 8)

発光層 5 の主成分 (ホスト材料) としてカルバゾール誘導体 (EMC - 1) のみを用いた他は実施例 10 と同様にして素子を作製した。この素子の発光特性を表 - 7 に示す。素

50

子の発光スペクトルの極大波長は513nm、色度はCIE(x,y)=(0.30,0.62)であり、有機イリジウム錯体 (E M D - 1) からのものと同定された。

【 0 2 8 7 】

【表 7】

	発光層ホスト		発光層 ドーパント	発光開始電圧 [V] @1cd/m ²	最大発光輝度 [cd/m ²] @0.25A/cm ²	発光効率 [lm/W] @100cd/m ²	輝度/電流 [cd/A] @100cd/m ²	電圧 [V]
	カルバゾール	ピリジン						
実施例 8	EMC-1 20	EMP-1 10	EMD-1 1.8	3.6	38,870	20.5	34.5	5.3
実施例 9	EMC-1 10	EMP-1 20	EMD-1 1.8	4.0	33,320	20.3	35.7	5.6
実施例 10	EMC-1 27	EMP-1 3	EMD-1 1.8	4.0	36,830	19.4	33.4	5.5
比較例 8	EMC-1 30	—	EMD-1 1.8	4.0	27,580	20.0	33.8	5.4

発光層の下段は発光層中の相対量

【 0 2 8 8 】

(特 許 申 請 書)

10

20

30

40

50

実施例 8 ~ 10、比較例 8 で作製した素子を、下記条件の下、駆動寿命試験を行った。

温度

室温

駆動方式

直流駆動 (DC駆動)

定電流で連続発光させ、輝度が 5 割減少 ($L/L_0=0.5$) するまでの時間を表 - 8 に示す。実施例の方が比較例よりも寿命 (輝度が一定輝度まで減少する時間) が長く、特定の異なる 2 種以上の電荷輸送性化合物からなる混合ホストを用いることにより、長寿命の有機発光素子を実現された。混合による長寿命化の効果が現れる混合比の範囲は広く、EMP - 1 : EMC - 1 = 3 : 27 (実施例 10) のように EMP - 1 を少量混合することでも、効果的に長寿命が実現される。

【0289】

10

【表 8】

表 - 8

	初期輝度 [cd/m ²]	初期電圧 [V]	駆動電流密度 [mA/cm ²]	輝度半減時間 [hr]
実施例 8	2,000	8.9	8.7	1,210
実施例 9	2,000	9.3	9.1	920
実施例 10	2,000	8.9	9.2	880
比較例 8	2,000	8.7	10.4	325

20

【図面の簡単な説明】

【0290】

【図 1】有機電界発光素子の一例を示した模式断面図。

【図 2】有機電界発光素子の別の例を示した模式断面図。

【図 3】有機電界発光素子の別の例を示した模式断面図。

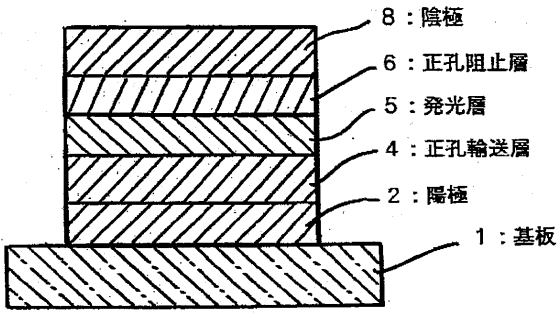
【符号の説明】

【0291】

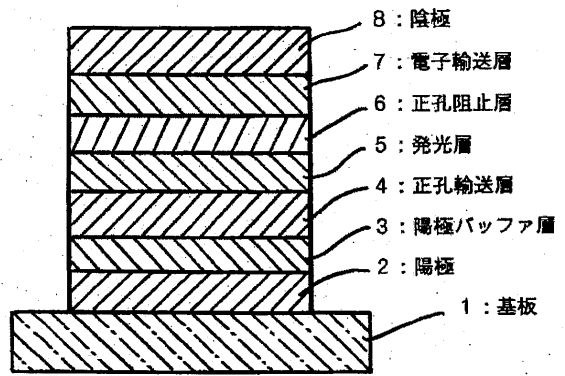
- 1 基板
- 2 陽極
- 3 陽極バッファ層
- 4 正孔輸送層
- 5 発光層
- 6 正孔阻止層
- 7 電子輸送層
- 8 陰極

30

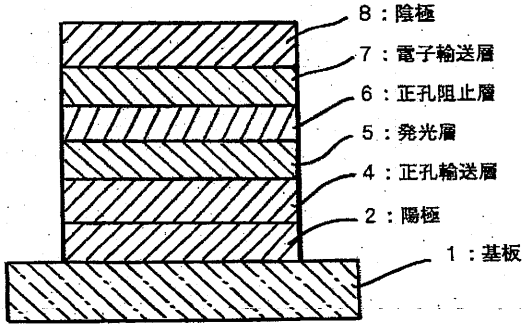
【 図 1 】



【 図 3 】



【 図 2 】



フロントページの続き

(51) Int.Cl.⁷ F I テーマコード(参考)
H 0 5 B 33/14 B
C 0 7 D 209/82
C 0 7 D 213/16
C 0 7 D 213/38

(72) 発明者 佐藤 佳晴

神奈川県横浜市青葉区鴨志田町 1 0 0 0 番地 株式会社三菱化学科学技術研究センター内

F ターム(参考) 3K007 AB02 AB03 AB11 DB03 FA01
4C055 AA01 BA03 BB04 CA01 CA02 CB04 DA01 DA08 DB10 EA01
4C204 BB05 CB13 DB01 EB01 FB16 GB01

专利名称(译)	发光层形成材料和有机电致发光元件		
公开(公告)号	JP2005255986A	公开(公告)日	2005-09-22
申请号	JP2005029593	申请日	2005-02-04
[标]申请(专利权)人(译)	三菱化学株式会社		
申请(专利权)人(译)	三菱化学株式会社		
[标]发明人	佐藤秀樹 塩谷武 佐藤佳晴		
发明人	佐藤 秀樹 塩谷 武 佐藤 佳晴		
IPC分类号	H01L51/50 C07D209/82 C07D213/16 C07D213/38 C09K11/06 H05B33/14		
CPC分类号	Y02T90/168 Y04S30/12		
FI分类号	C09K11/06.645 C09K11/06.650 C09K11/06.655 C09K11/06.660 C09K11/06.690 H05B33/14.B C07D209/82 C07D213/16 C07D213/38		
F-TERM分类号	3K007/AB02 3K007/AB03 3K007/AB11 3K007/DB03 3K007/FA01 4C055/AA01 4C055/BA03 4C055/ /BB04 4C055/CA01 4C055/CA02 4C055/CB04 4C055/DA01 4C055/DA08 4C055/DB10 4C055/EA01 4C204/BB05 4C204/CB13 4C204/DB01 4C204/EB01 4C204/FB16 4C204/GB01 3K107/AA01 3K107/ /BB01 3K107/BB02 3K107/BB03 3K107/BB08 3K107/CC02 3K107/CC04 3K107/CC21 3K107/DD53 3K107/DD59 3K107/DD64 3K107/DD67 3K107/DD68 3K107/DD69 3K107/FF14 3K107/FF20		
优先权	2004033136 2004-02-10 JP		
其他公开文献	JP4992183B2		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

要解决的问题：提供磷光掺杂材料 - 使用有机电致发光元件，其保持高发光效率，典型的磷光，并且具有长寿命，当连续使用时显示出很小的光度降低。溶解：通过将包含两种或更多种不同电荷转移化合物的主体材料与包含含有选自周期表第7-11族的至少一种金属的有机金属配合物的掺杂剂材料组合，获得用于形成发射极层的材料，和其特征在于，两种或更多种不同电荷转移化合物的激发三重态能级 (T1) 不小于2.2 eV。Ž

