

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2008-511160
(P2008-511160A)

(43) 公表日 平成20年4月10日(2008.4.10)

(51) Int.Cl.	F 1	テーマコード (参考)
H01L 51/50 C09K 11/06 C07D 471/06	(2006.01) (2006.01) (2006.01)	H05B 33/22 H05B 33/14 C09K 11/06 C07D 471/06
		D B 645
		3K107 4C065

審査請求 有 予備審査請求 未請求 (全 85 頁)

(21) 出願番号	特願2007-529728 (P2007-529728)	(71) 出願人	502202007 エルジー・ケム・リミテッド 大韓民国、ソウル、ヨンドゥンポ・ク、ヨ イド・トン、20
(86) (22) 出願日	平成17年9月23日 (2005. 9. 23)	(74) 代理人	100075812 弁理士 吉武 賢次
(85) 翻訳文提出日	平成19年2月22日 (2007. 2. 22)	(74) 代理人	100091487 弁理士 中村 行孝
(86) 國際出願番号	PCT/KR2005/003177	(74) 代理人	100094640 弁理士 紺野 昭男
(87) 國際公開番号	W02006/080644	(74) 代理人	100107342 弁理士 横田 修孝
(87) 國際公開日	平成18年8月3日 (2006. 8. 3)	(74) 代理人	100109841 弁理士 堅田 健史
(31) 優先権主張番号	10-2004-0077245		
(32) 優先日	平成16年9月24日 (2004. 9. 24)		
(33) 優先権主張国	韓国 (KR)		

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】新しい有機発光素子材料およびこれを用いた有機発光素子 (5)

(57) 【要約】

本発明は、第1電極、発光層、1層以上の有機物層および第2電極を積層した形態で含む有機発光素子において、前記有機物層中1層以上が下記化学式1の化合物、またはこの化合物に熱硬化性または光硬化性の官能基が導入された化合物を含む有機発光素子を提供する。

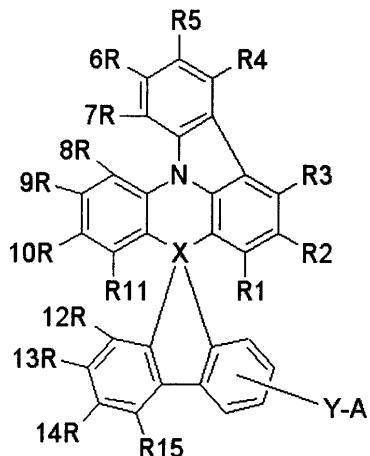
【特許請求の範囲】

【請求項 1】

第1電極と、発光層と、1層以上の有機物層と、および第2電極とを備えてなる、有機発光素子であって、

前記有機物層中の1層以上が下記化学式1の化合物、又は該化合物に熱硬化性若しくは光硬化性の官能基が導入された化合物を含んでなる、有機発光素子。

【化1】



10

20

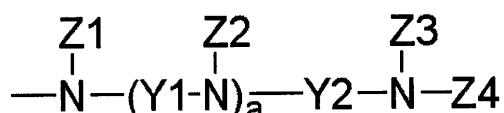
[化学式1]

[前記化学式1において、

XはCまたはSまたはであり、

Aは

【化2】



30

であり、

aは0または1以上の整数であり、

Yは、結合；2価の芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価の芳香族炭化水素；2価のヘテロ環基；またはニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価のヘテロ環基であり、

Y1およびY2は2価の芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価の芳香族炭化水素；2価のヘテロ環基；またはニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価のヘテロ環基であり、

Z1～Z4は各々独立的に各々、水素；炭素数1～20の脂肪族炭化水素；芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、芳香族炭化水素および複素環基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された芳香族炭化水素；芳香族炭化水素で置換されたシリコン基；複素環基；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、芳香族炭化水素および複素環基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された複素環基；炭素数1～20の炭化水素または炭素数6～20の芳香族炭化水素で置換されたチオフェン基；または芳香族炭化水素で置換されたホウ素基であり、

40

50

R 1 ~ R 11 は、各々独立的に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換されたアリールアミン基、置換または非置換された複素環基、アミノ基、ニトリル基、ニトロ基、ハロゲン基、アミド基またはエステル基であって、ここで、これらは互いに隣接する基と脂肪族またはヘテロの縮合環を形成することができ、

R 12 ~ R 15 は各々独立的に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換された複素環基、アミノ基、ニトリル基、ニトロ基、ハロゲン基、アミド基またはエステル基であり、ここで彼らは互いに隣接する基と脂肪族またはヘテロの縮合環を形成でき、

また、R 7 と R 8 は直接連結するか、O、S、NR、PR、C=O、CRR' および SiRR' からなる群より選択される基と共に縮合環を形成することができ、ここで R および R' は各々独立的にまたは同時に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換されたアリールアミン基、置換または非置換された複素環基、ニトリル基、アミド基またはエステル基であって、ここで、R と R' は縮合環を形成してスピロ化合物を形成することができるものである。]

【請求項 2】

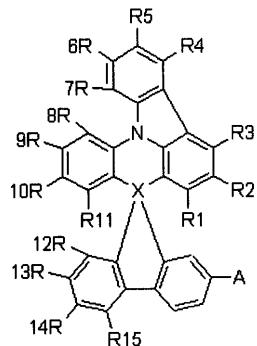
前記化学式 1 中、

R 7 と R 8 とは、O、S、NR、PR、C=O、CRR' および SiRR' (ここで、R および R' は、化学式 1 で定義した通りである) からなる群より選択される基をなして縮合環を形成するものである、請求項 1 に記載の有機発光素子。

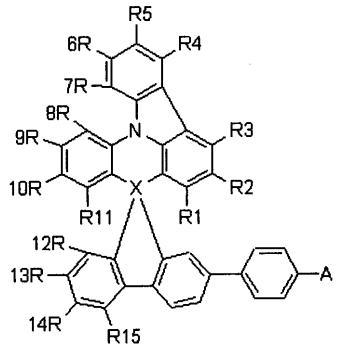
【請求項 3】

前記化学式 1 の化合物が、下記化学式 2 ~ 化学式 5 中のいずれか 1 つの化合物である、請求項 1 に記載の有機発光素子。

【化3】

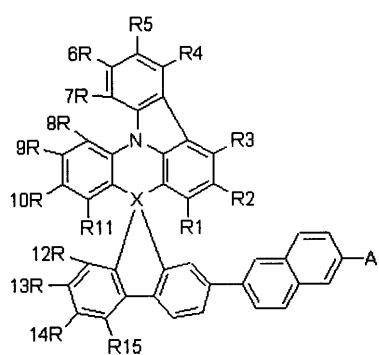


[化学式2]

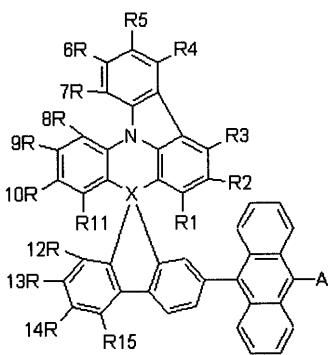


10

[化学式3]



[化学式4]



20

[化学式5]

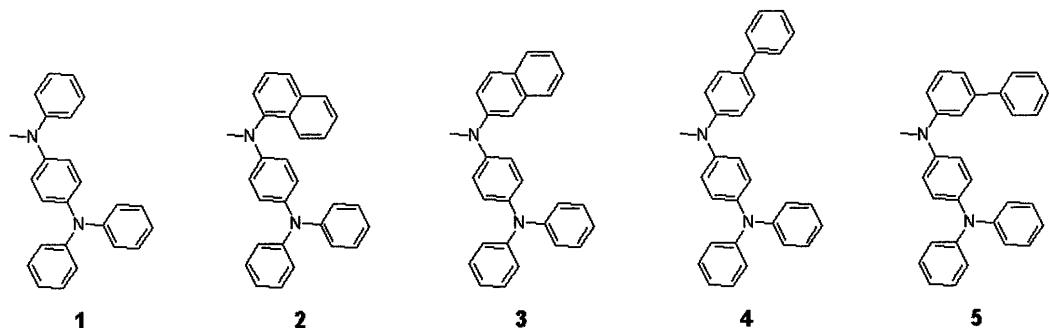
[上記式において、Aは請求項1で定義したことと同一である。]

【請求項4】

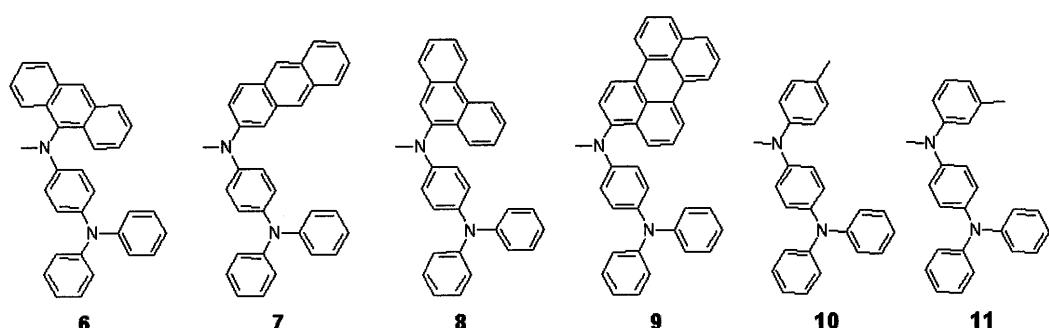
前記化学式1において、A基が下記の基のうち一つである、請求項1に記載の有機発光
素子。

30

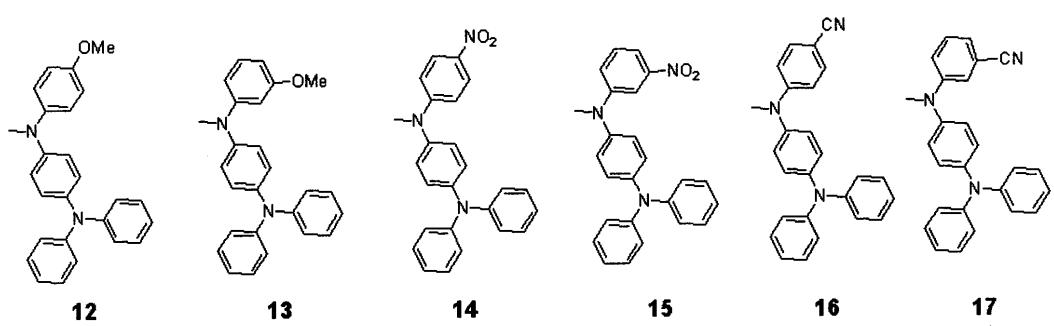
【化 4】



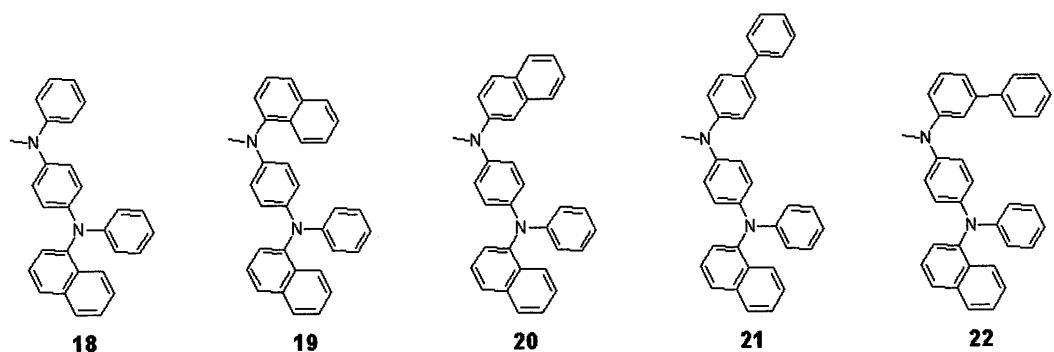
10



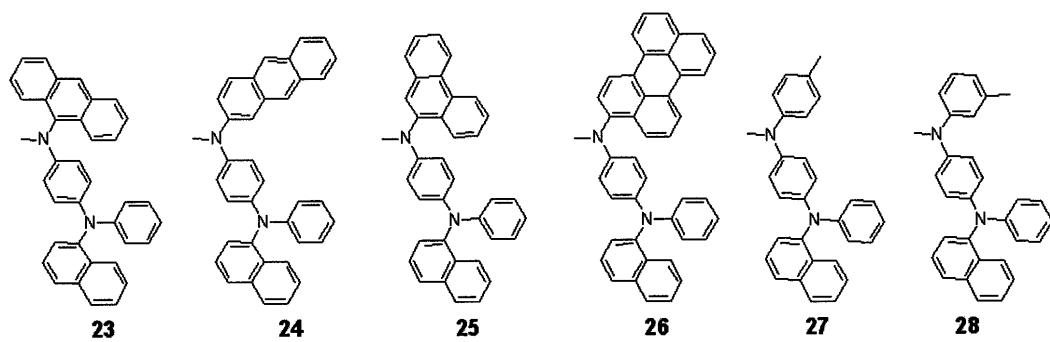
20



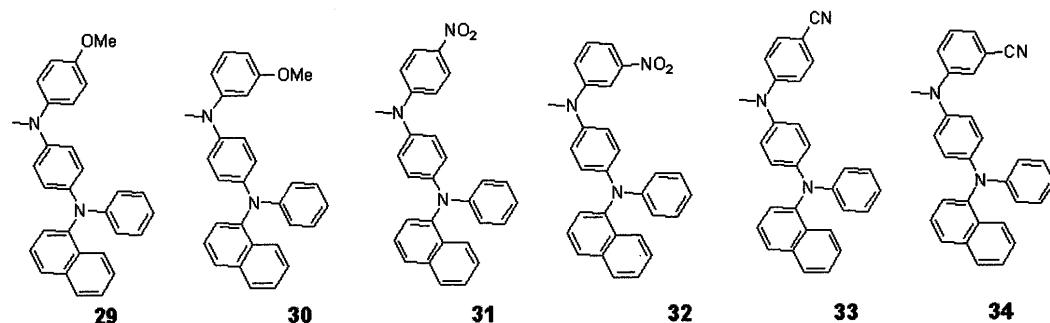
30



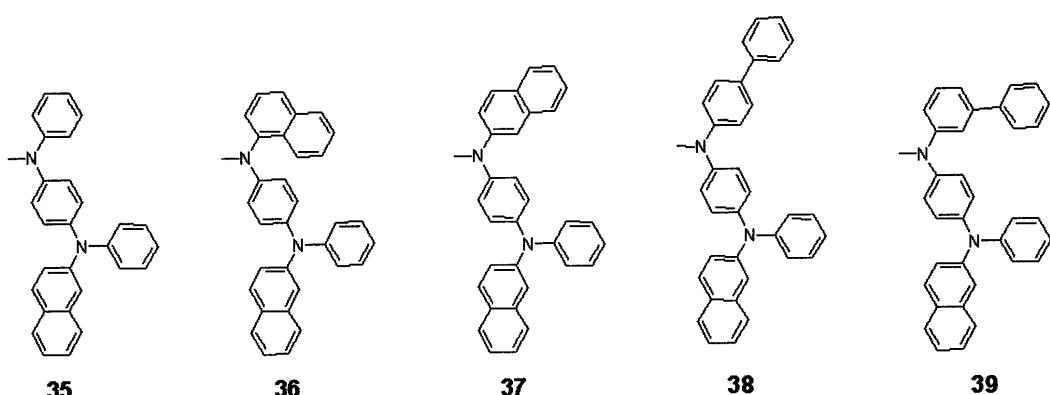
40



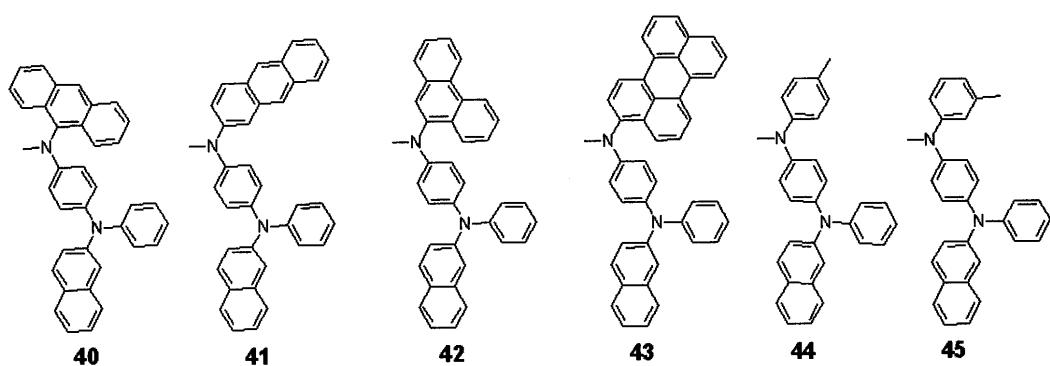
10



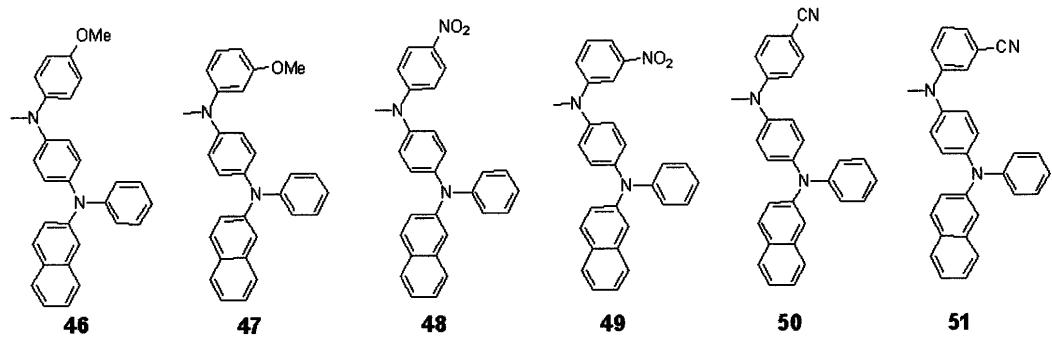
20



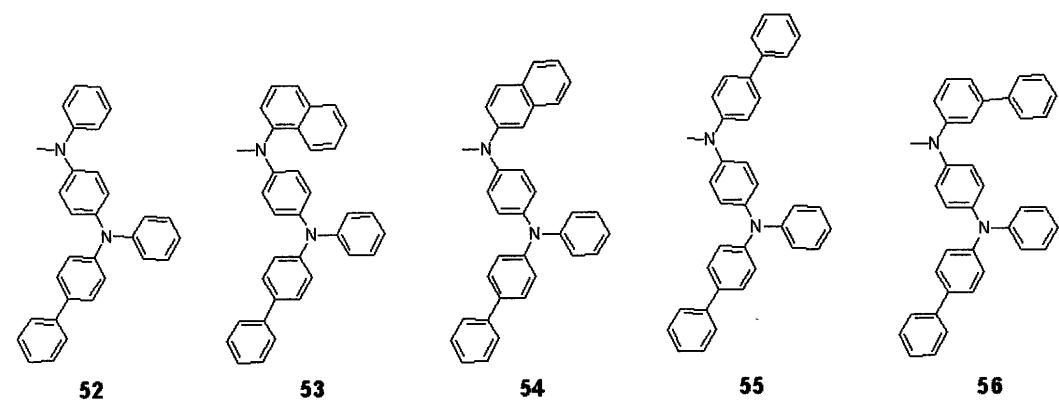
30



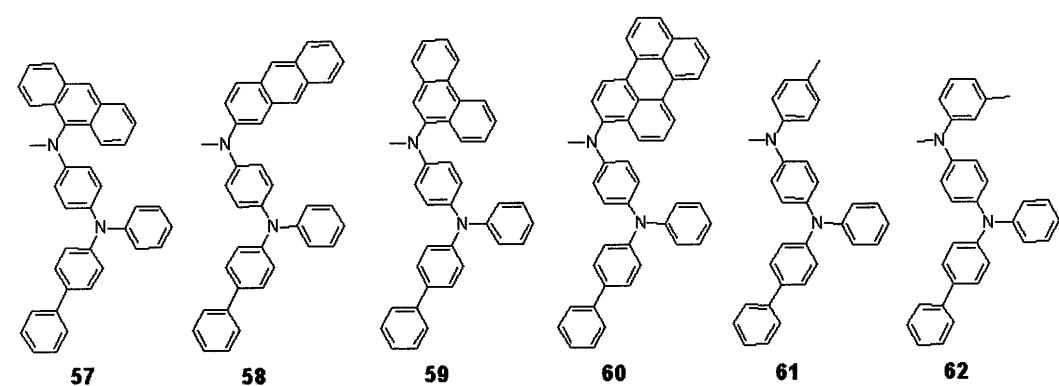
40



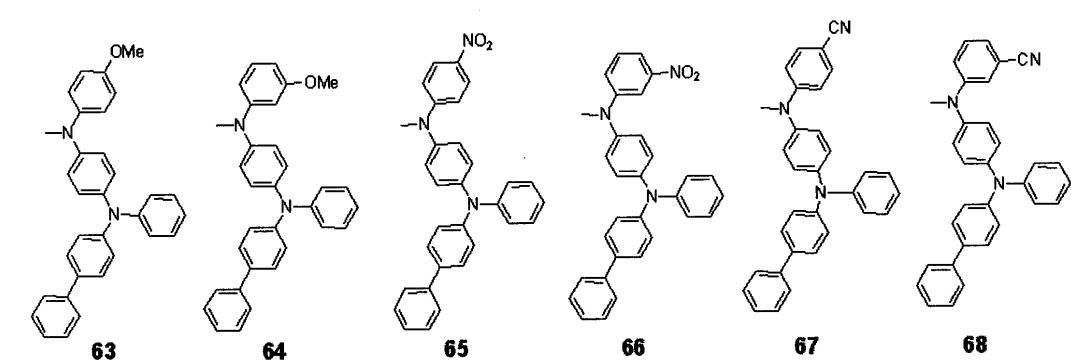
10



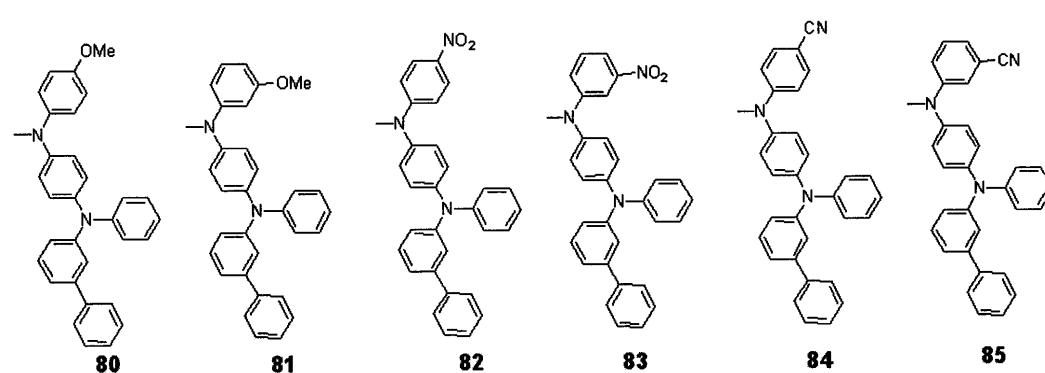
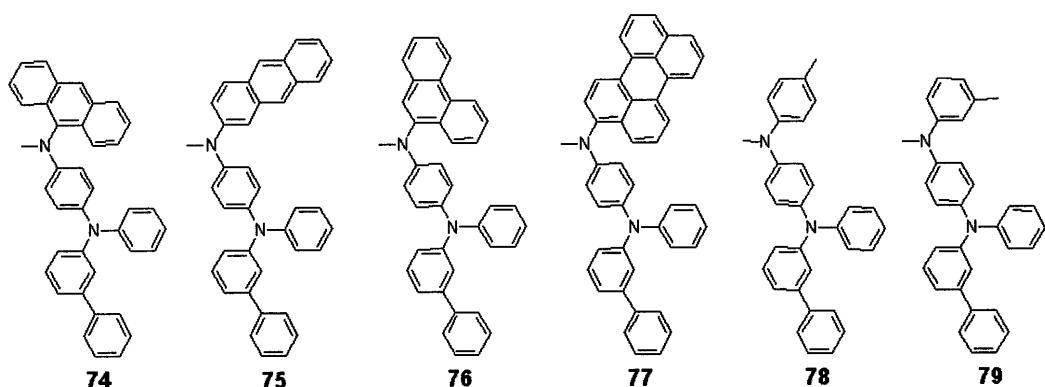
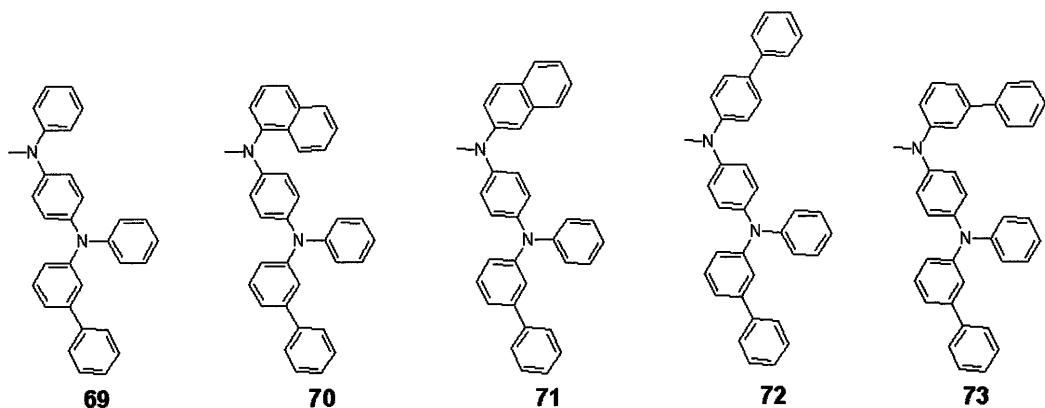
20

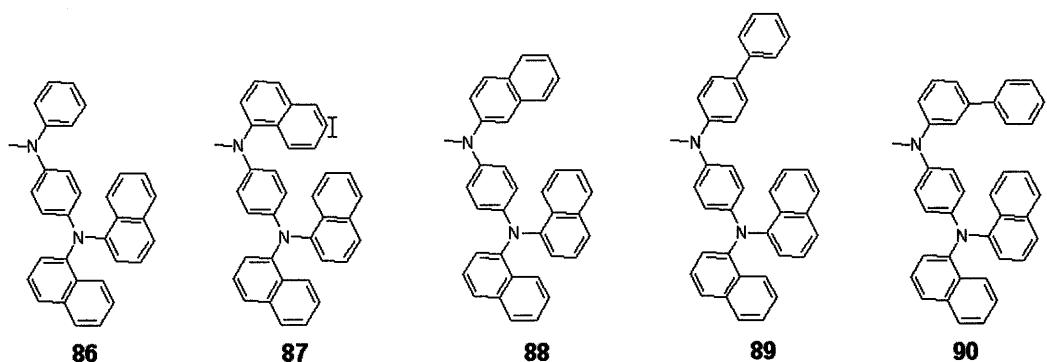


30

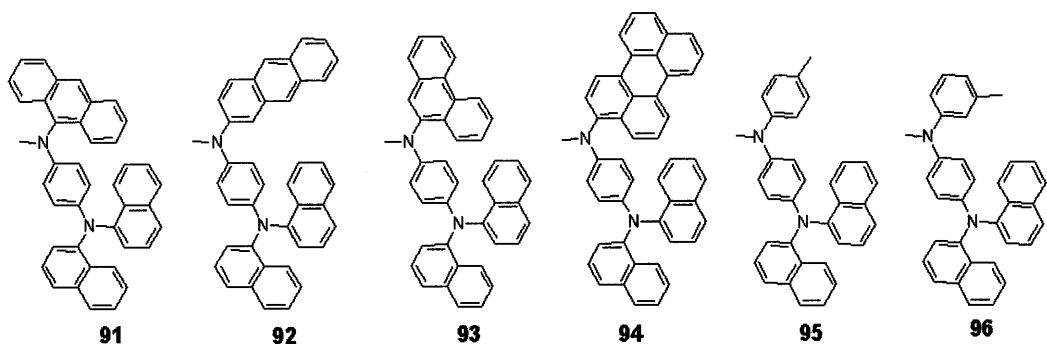


40

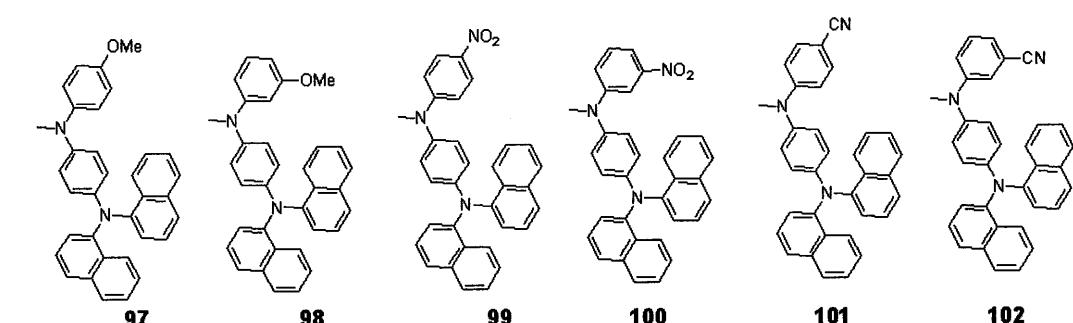




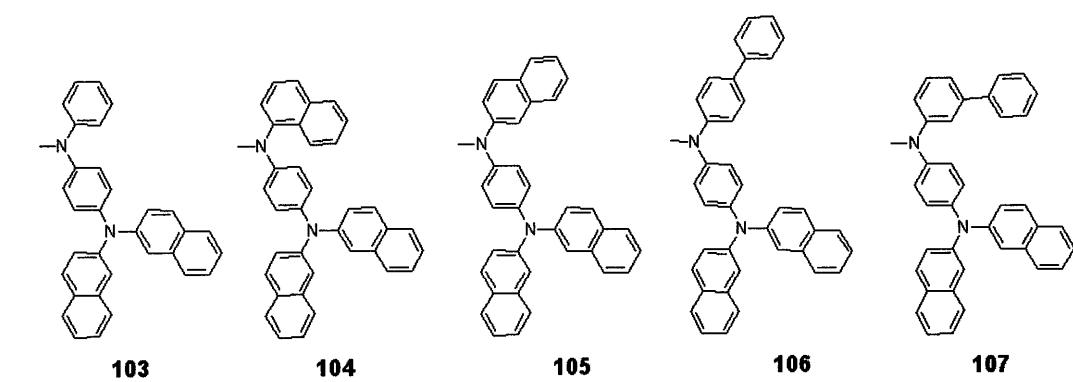
10



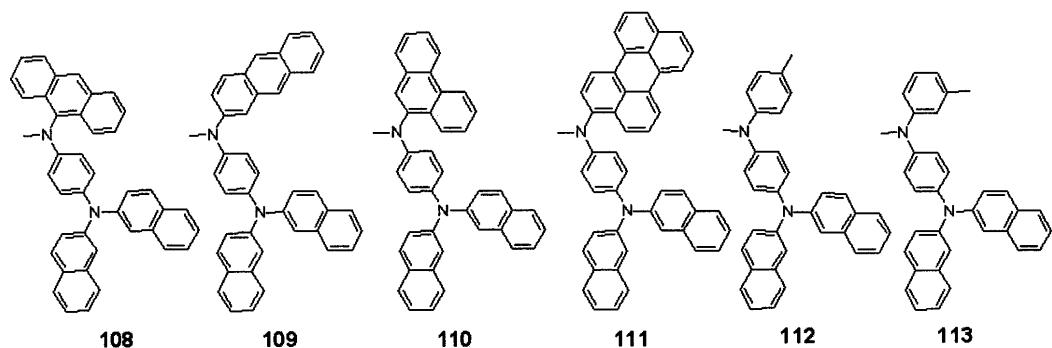
20



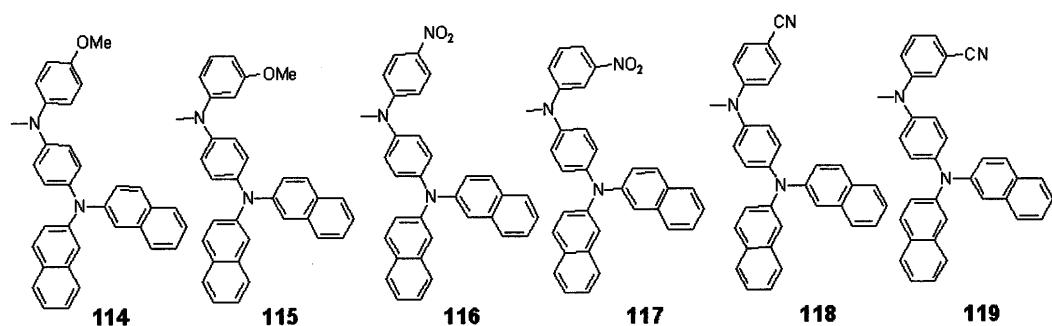
30



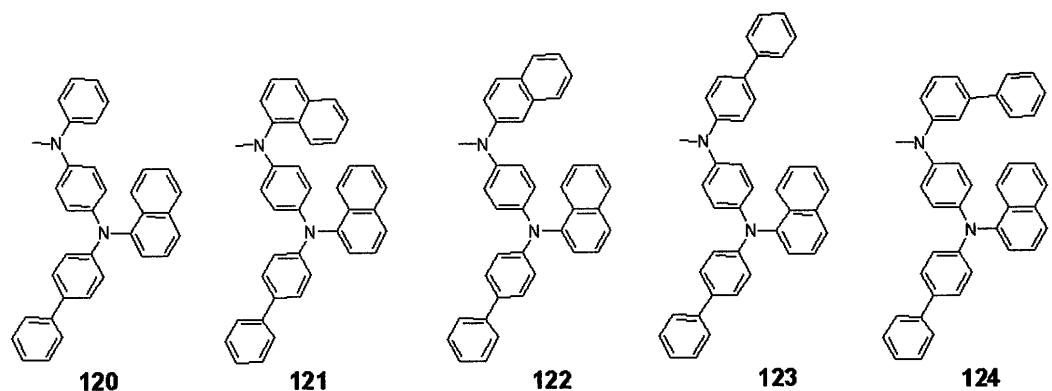
40



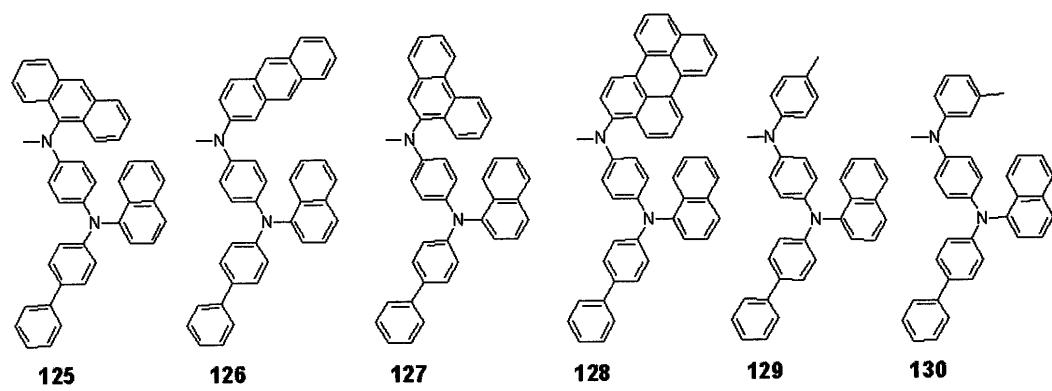
10



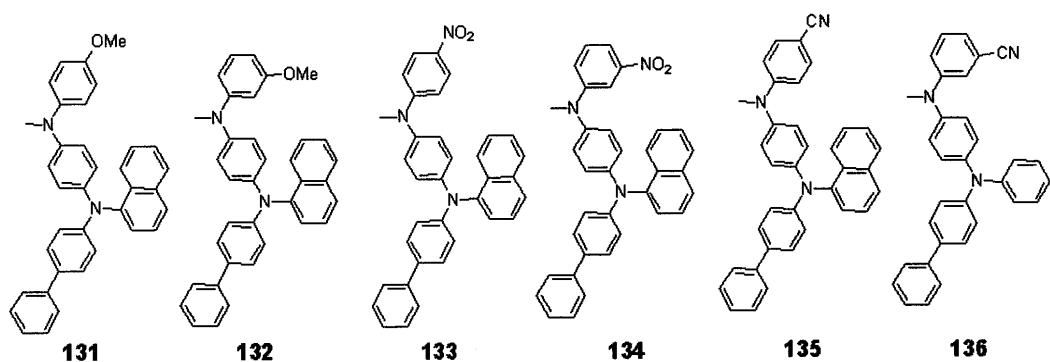
20



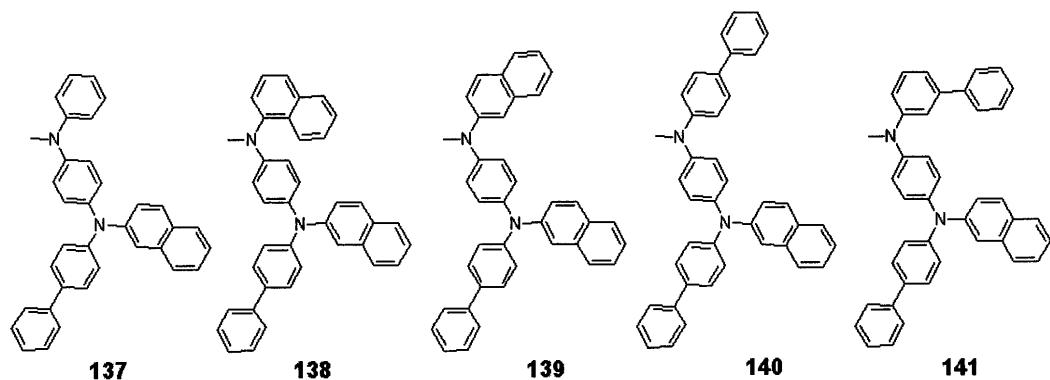
30



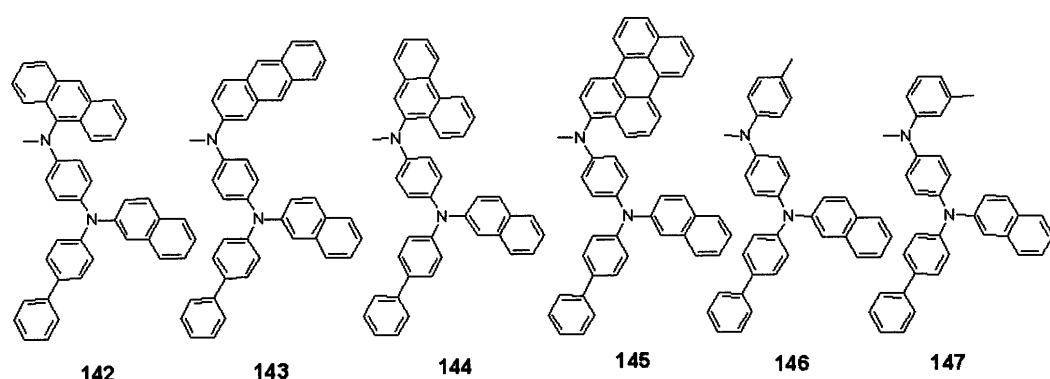
40



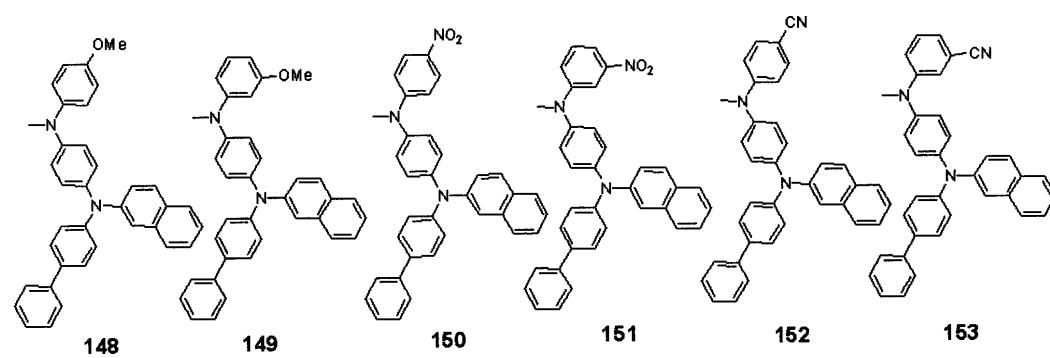
10



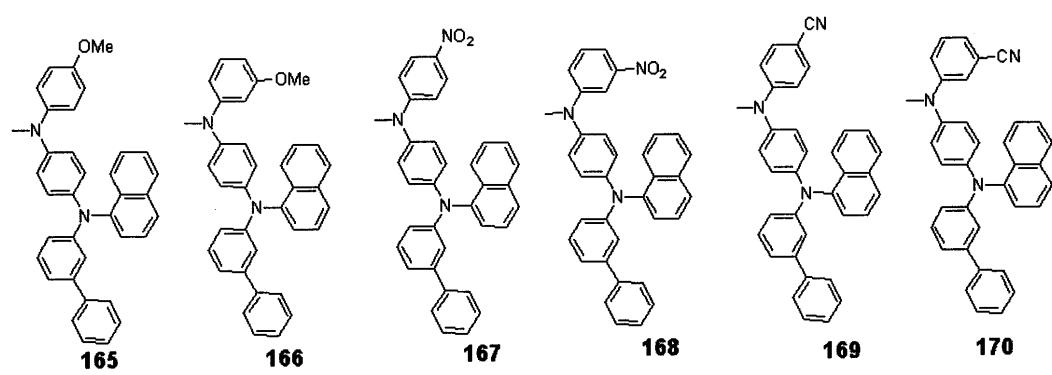
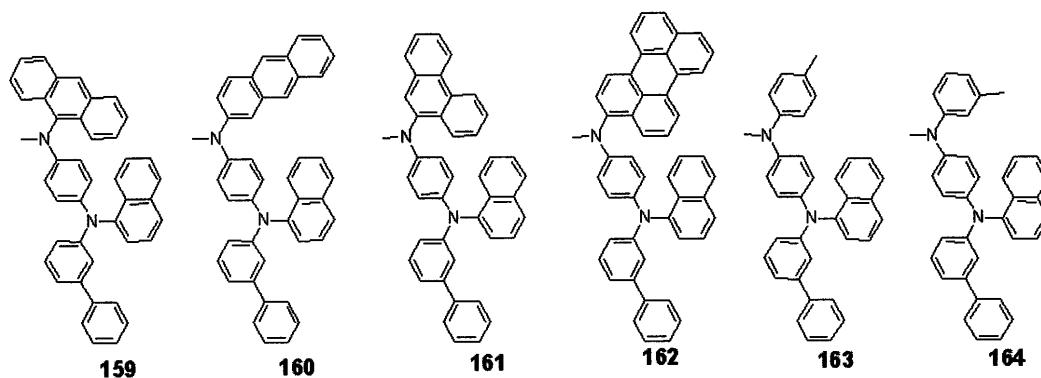
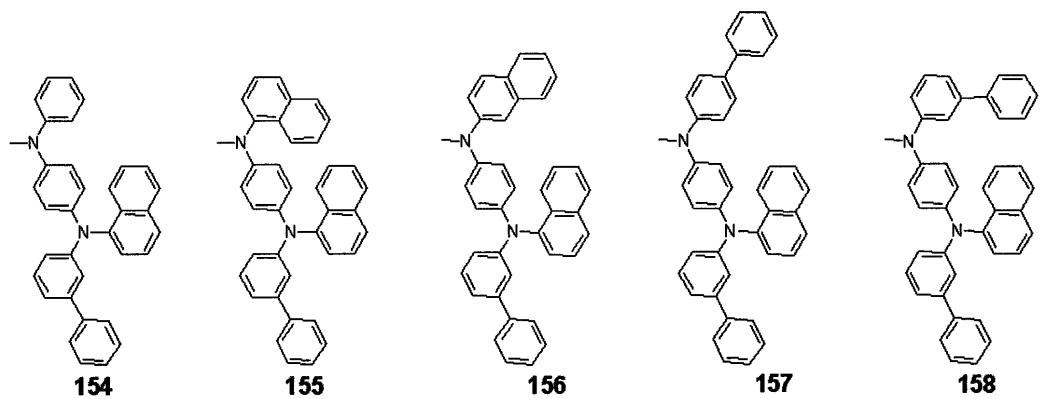
20

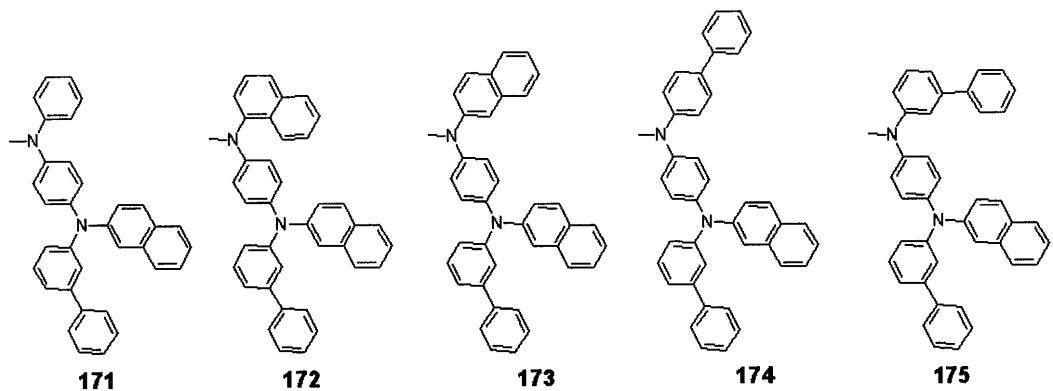


30

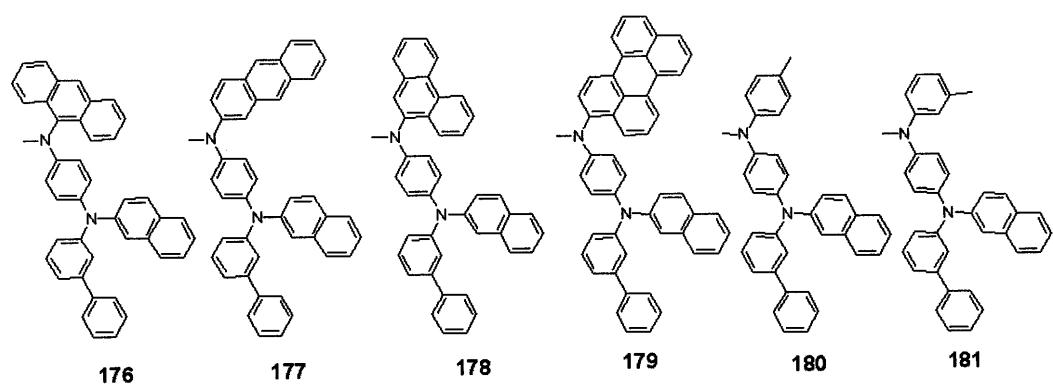


40

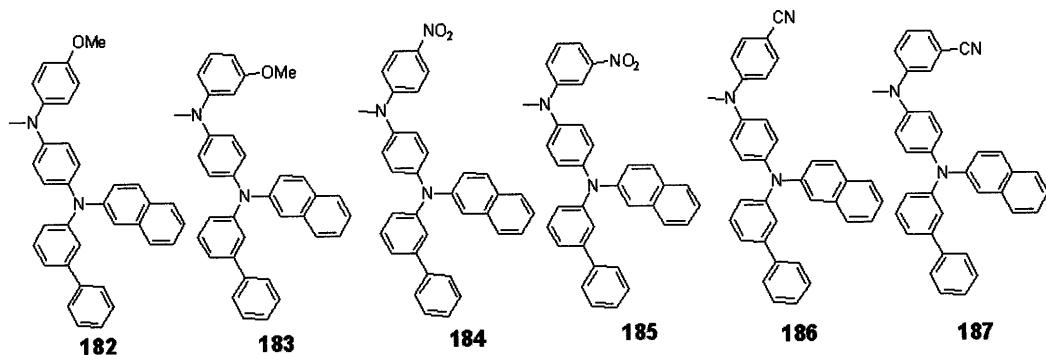




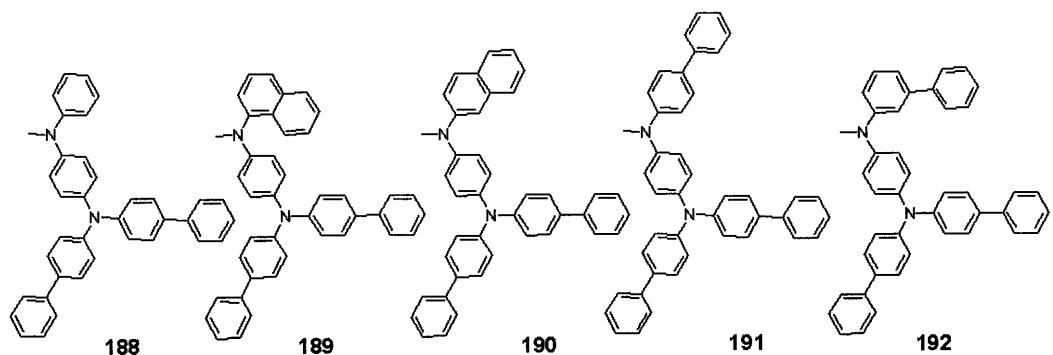
10



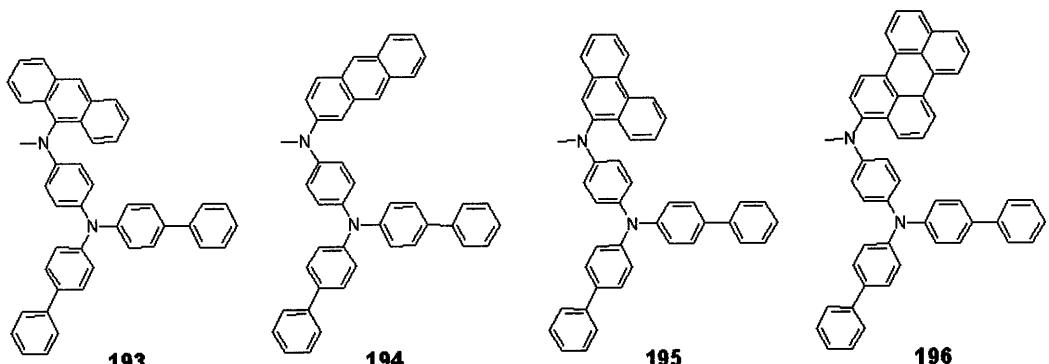
20



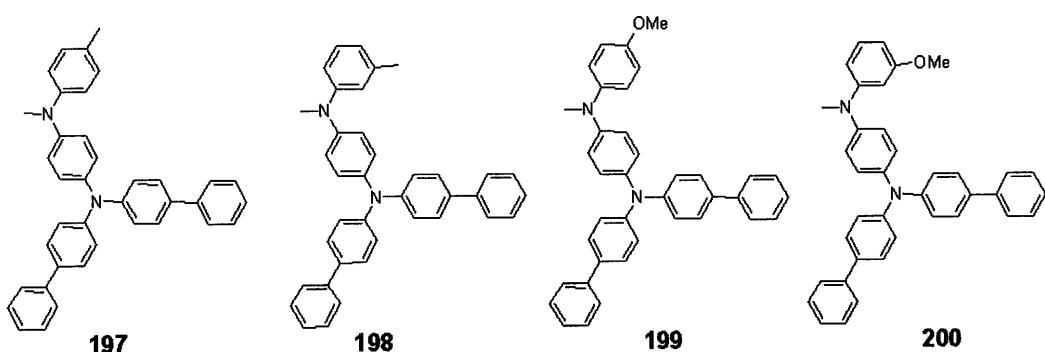
30



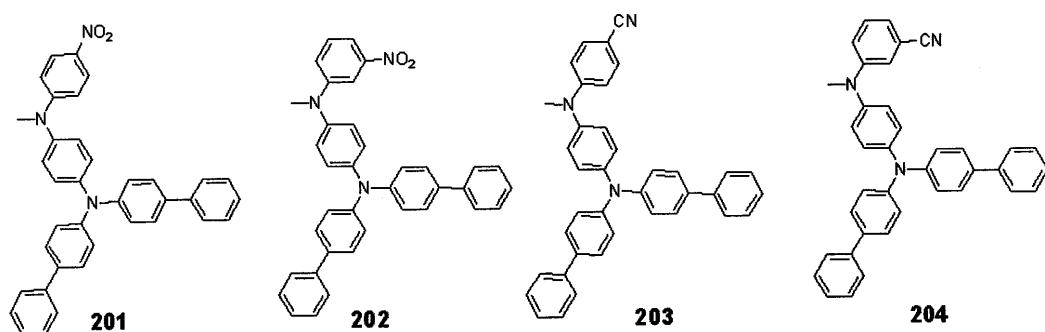
10



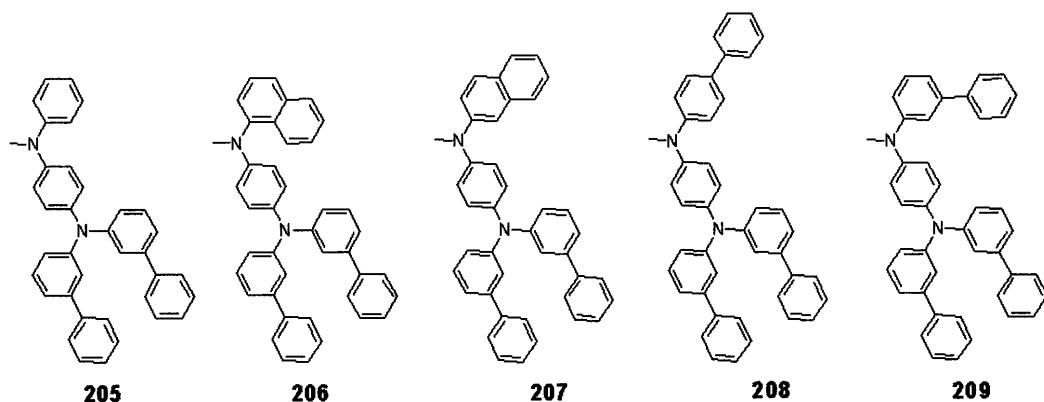
20



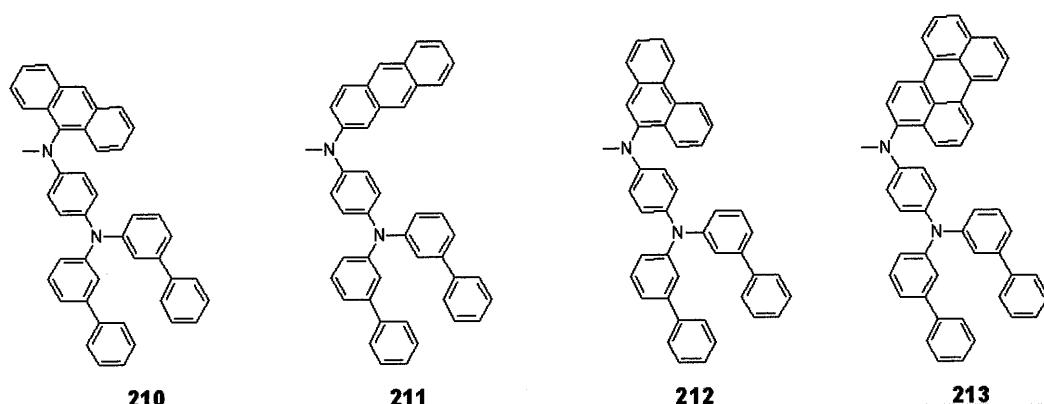
30



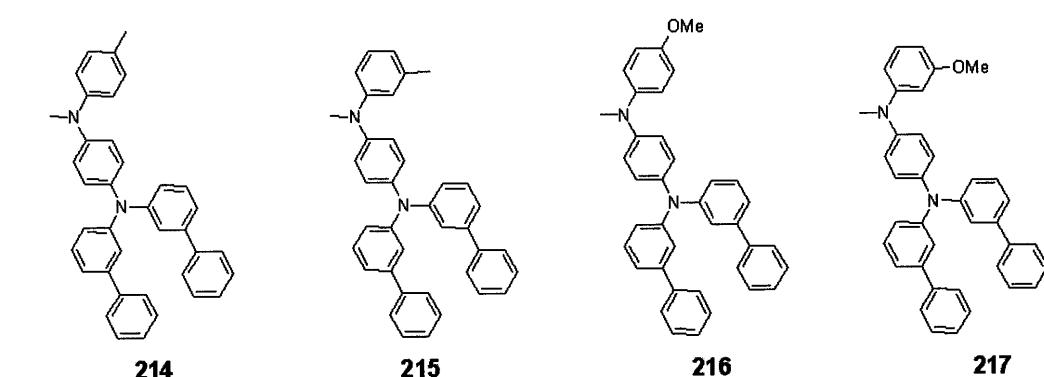
40



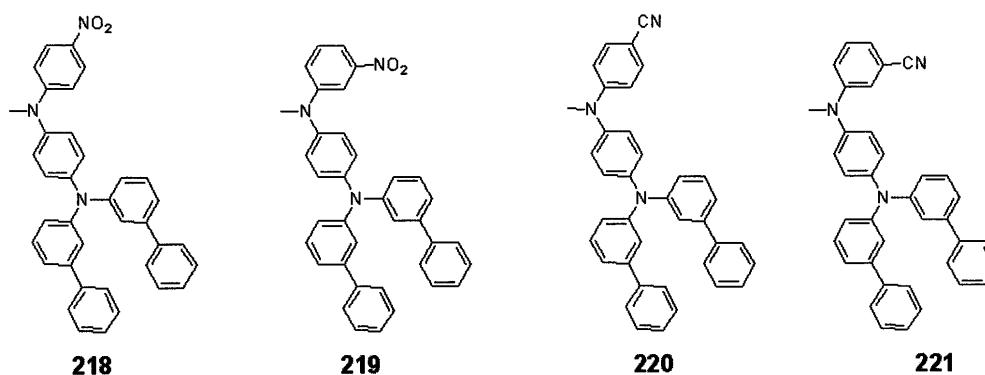
10



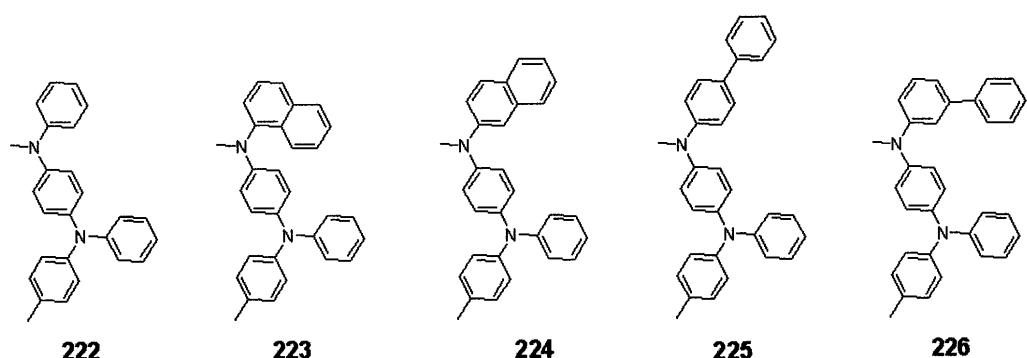
20



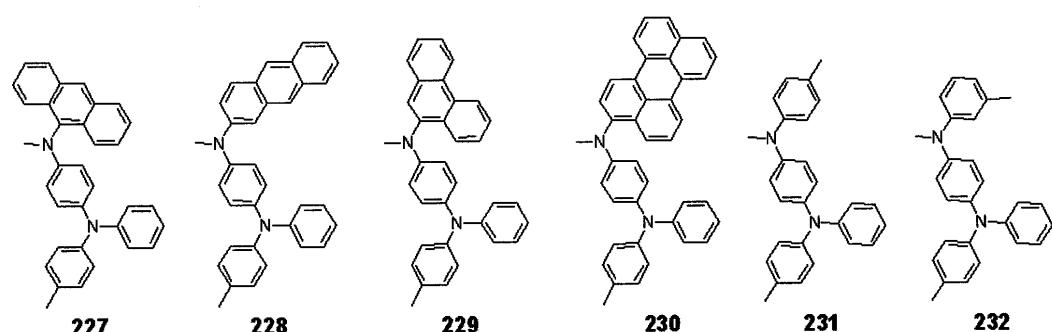
30



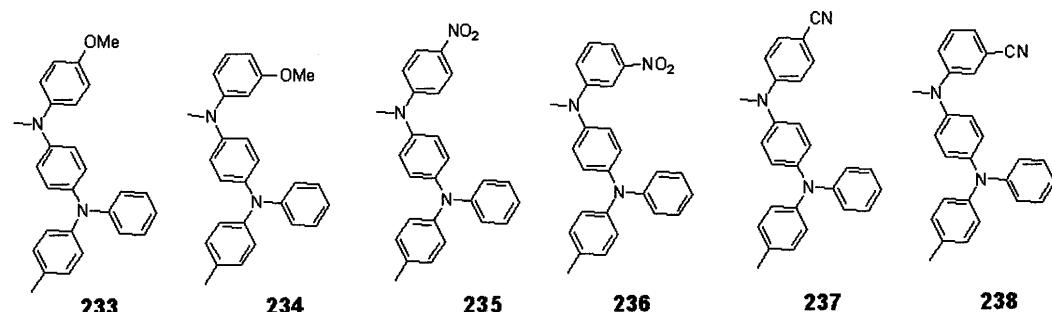
10



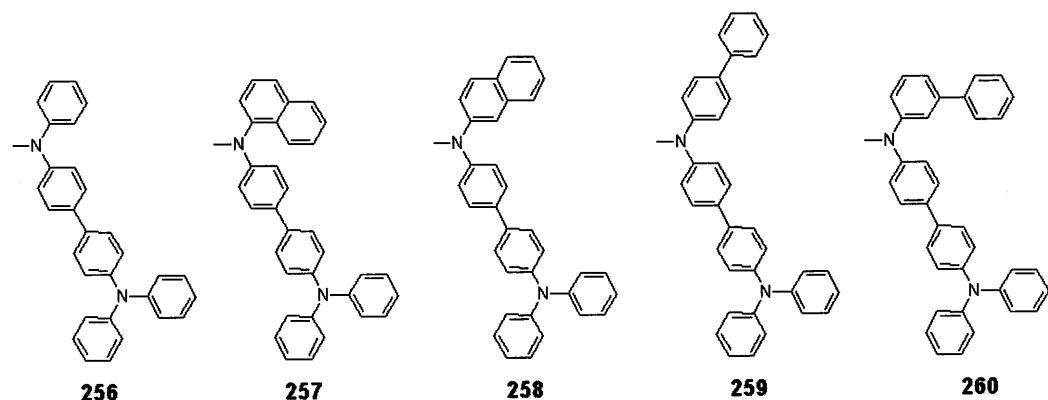
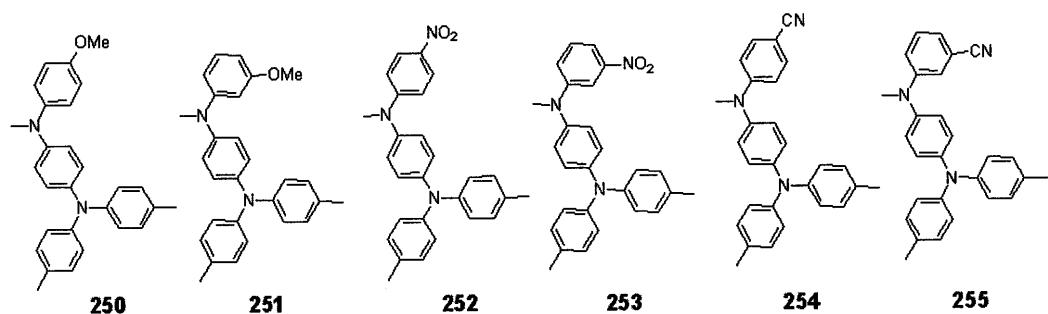
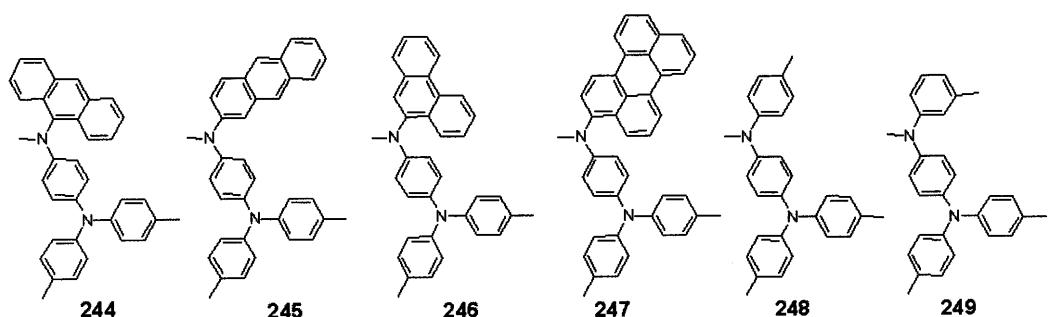
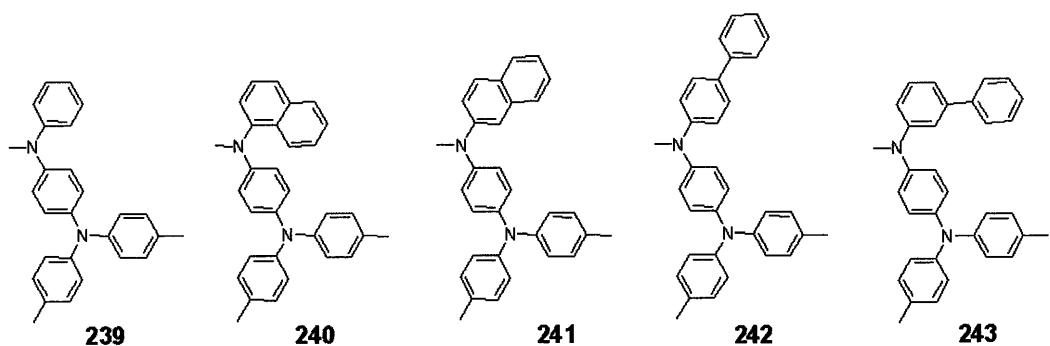
20

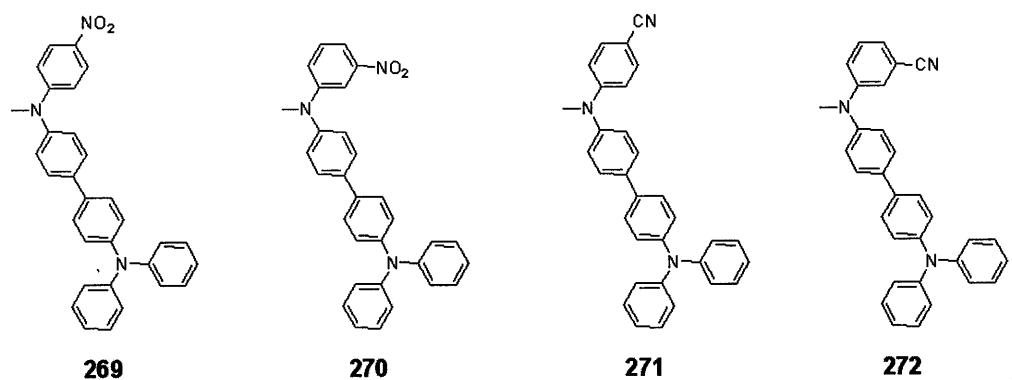
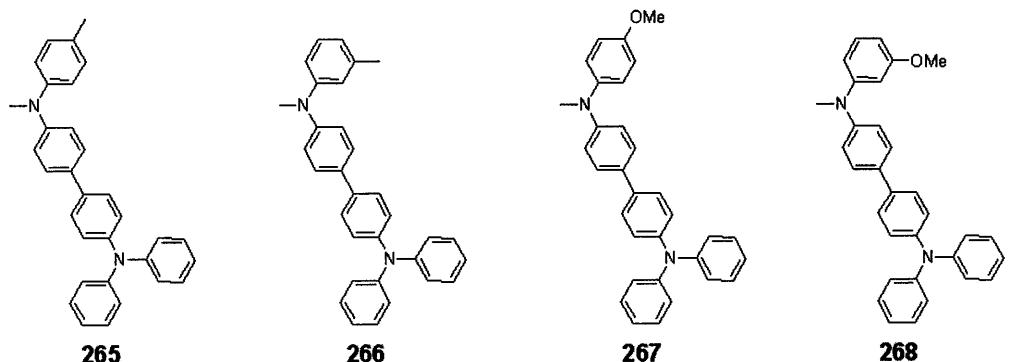
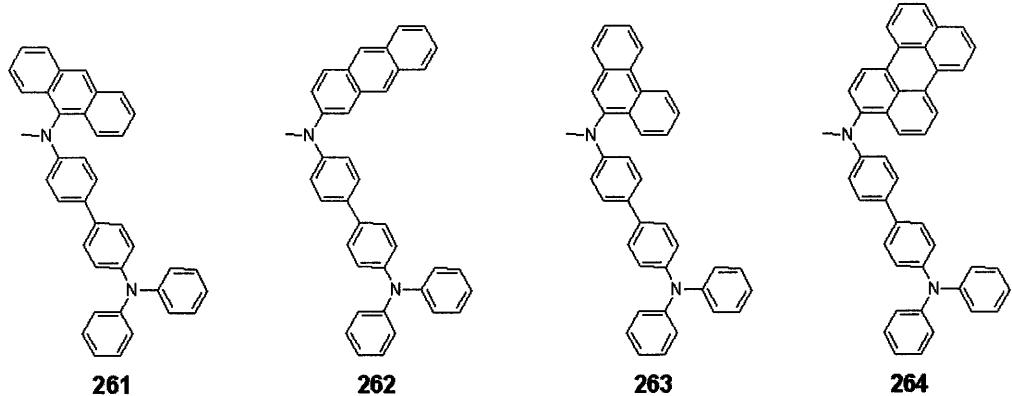


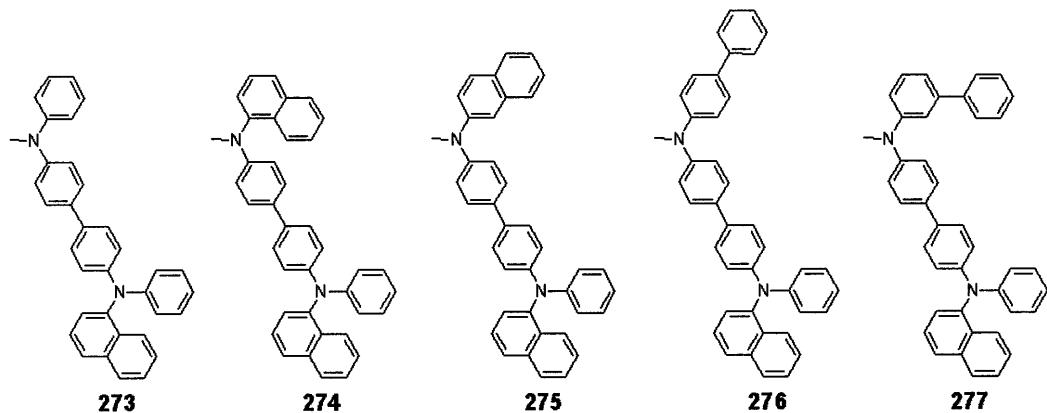
30



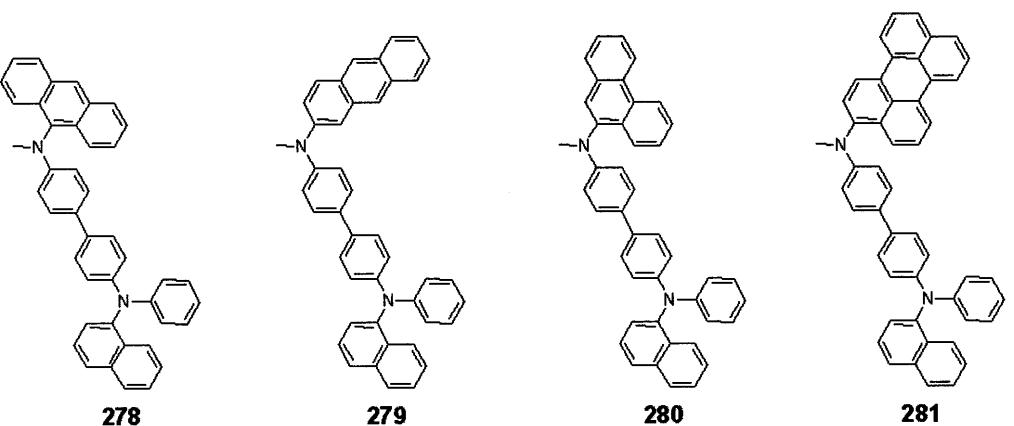
40



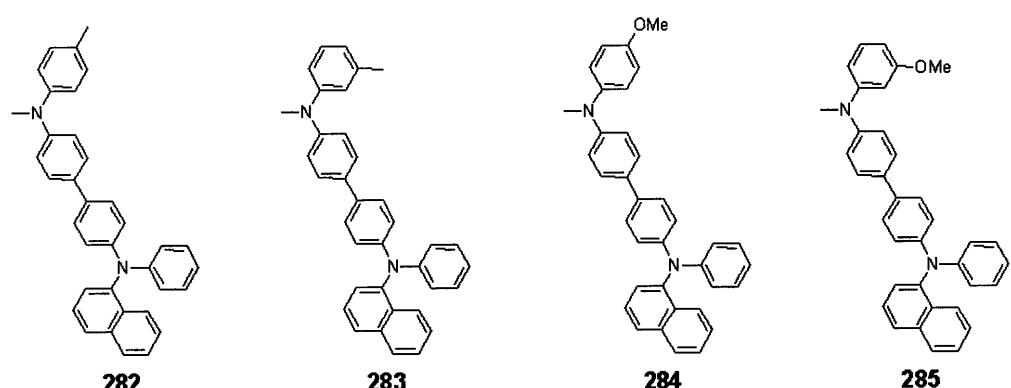




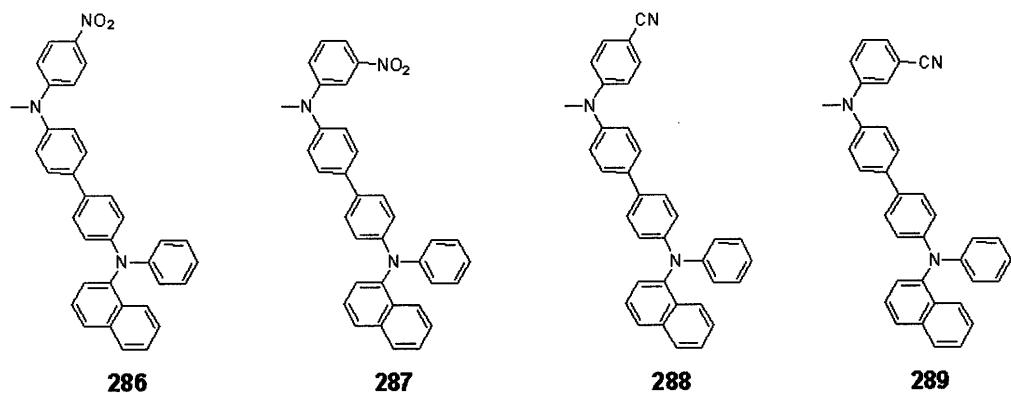
10



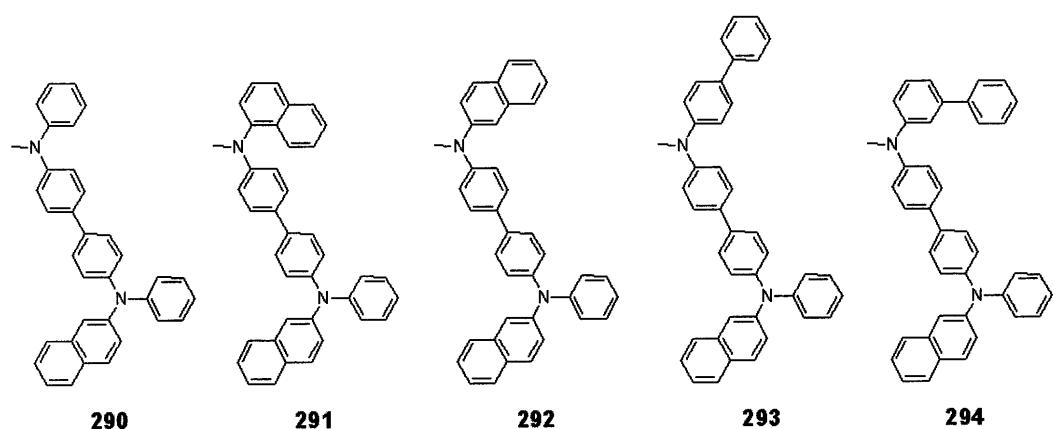
20



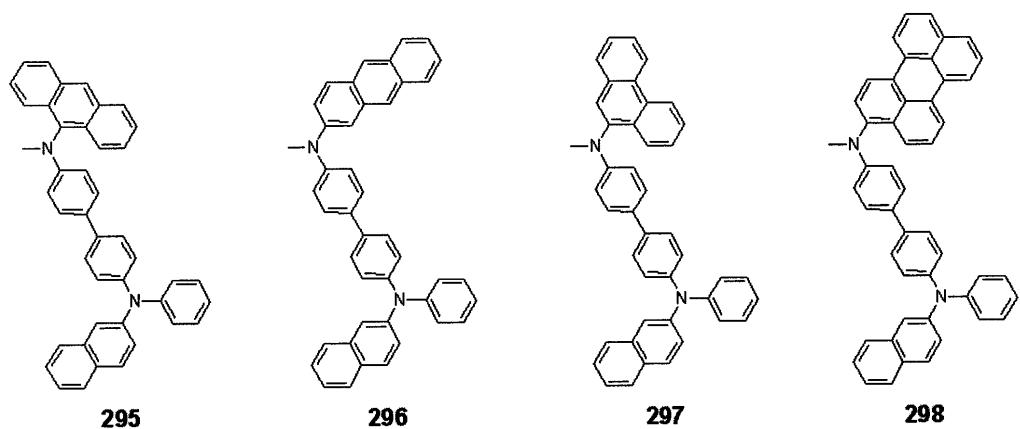
30



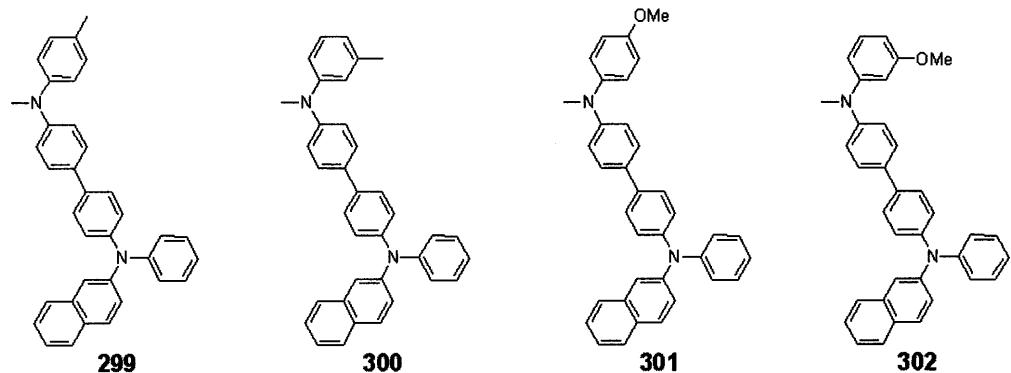
10



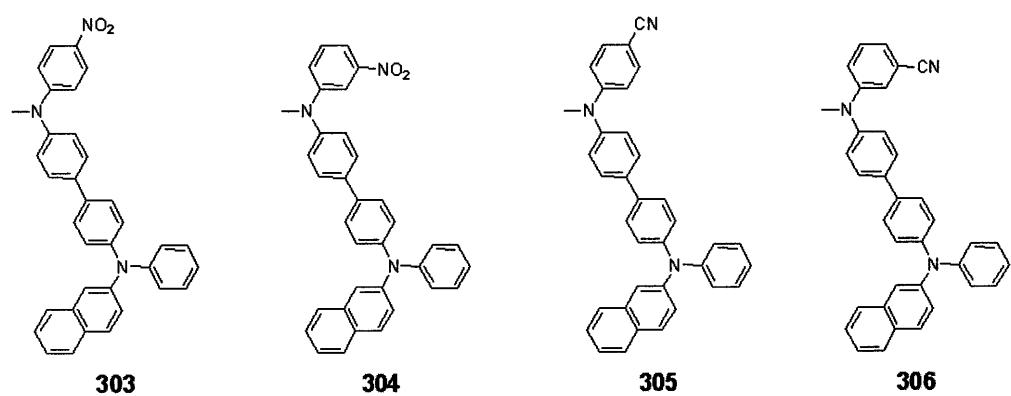
20



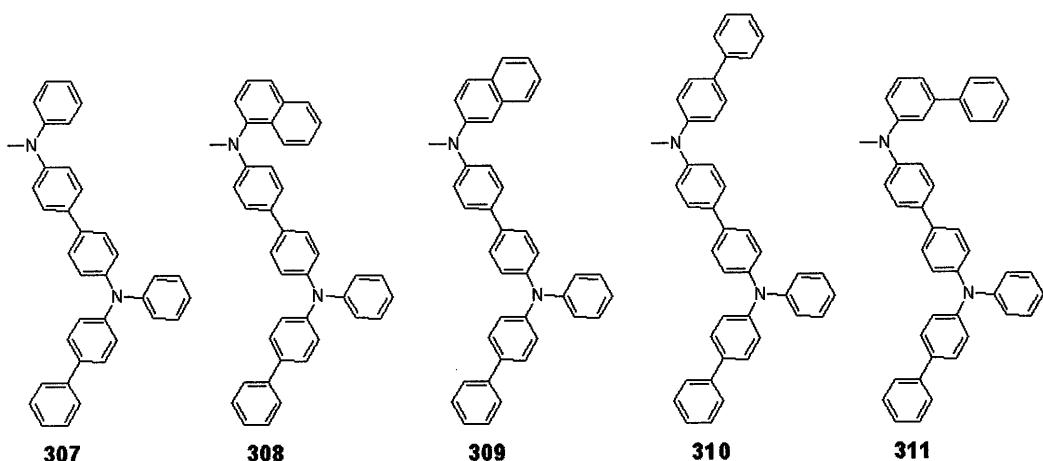
30



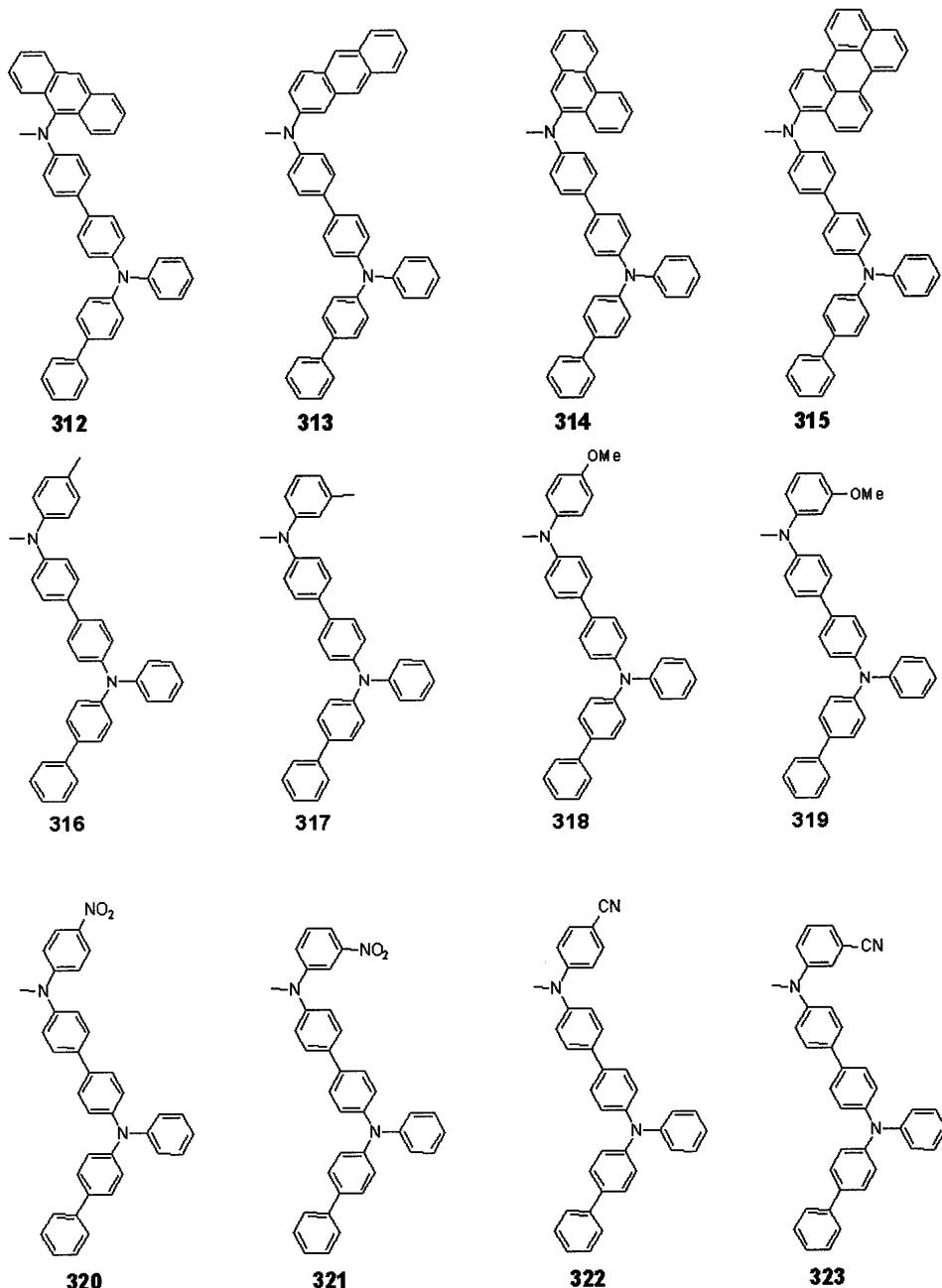
10

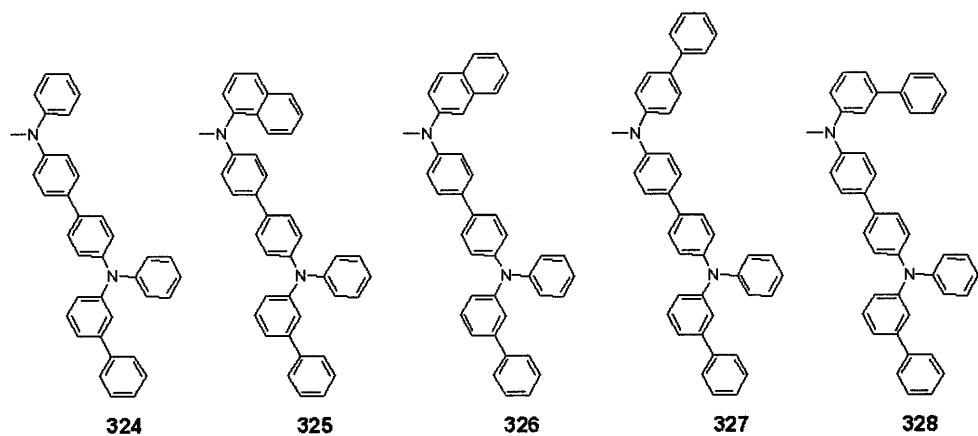


20

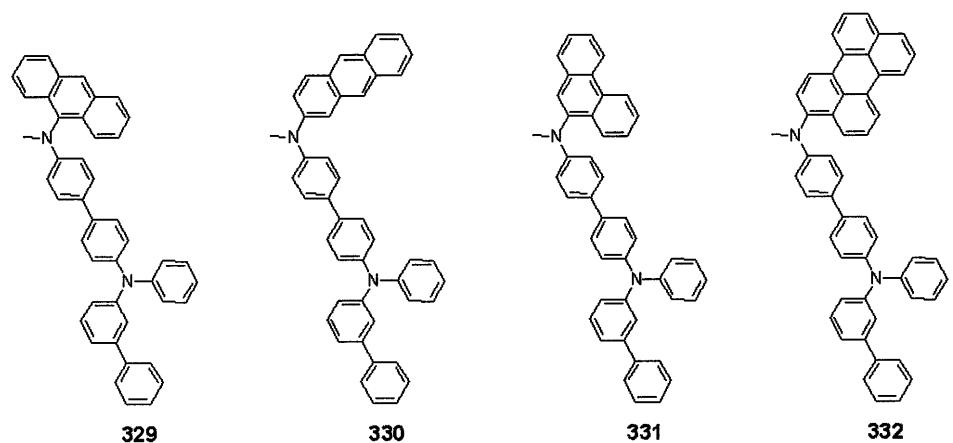


30

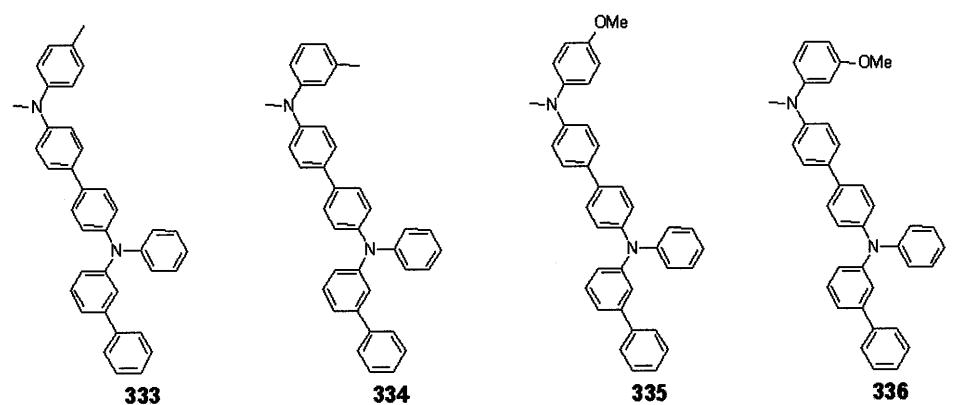




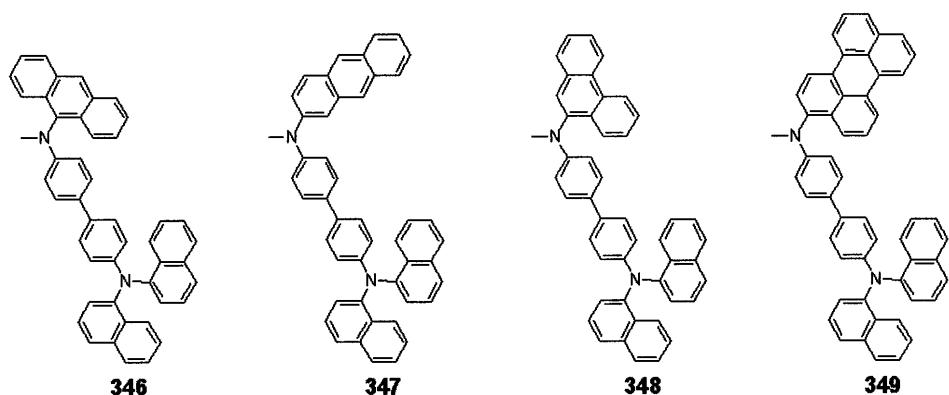
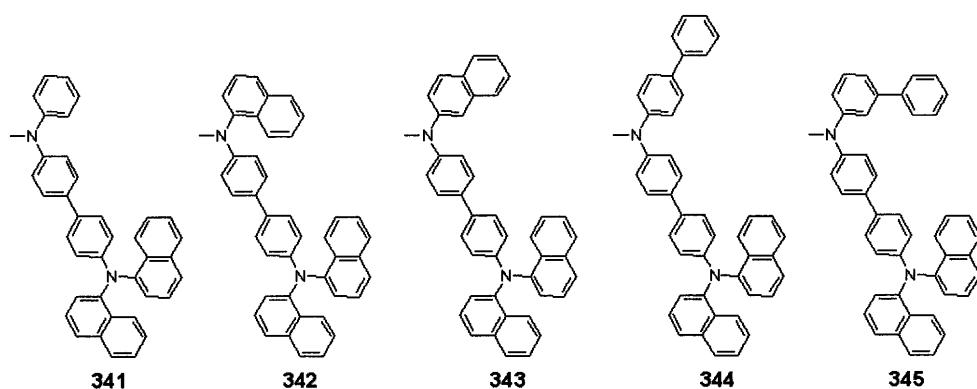
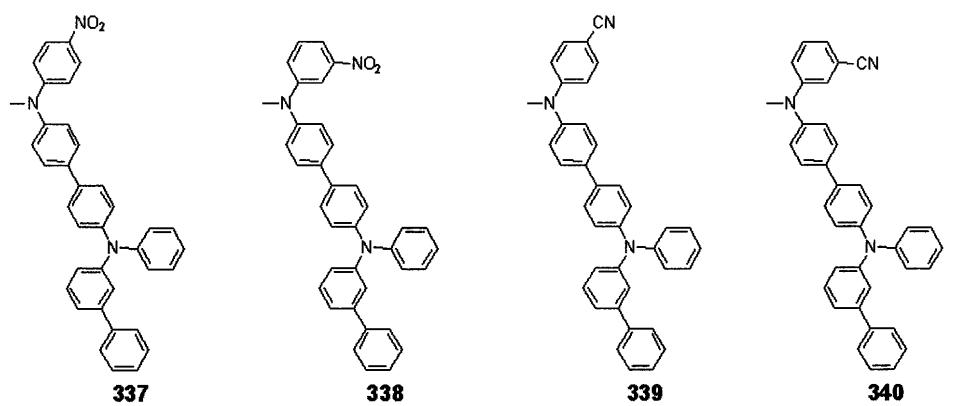
10

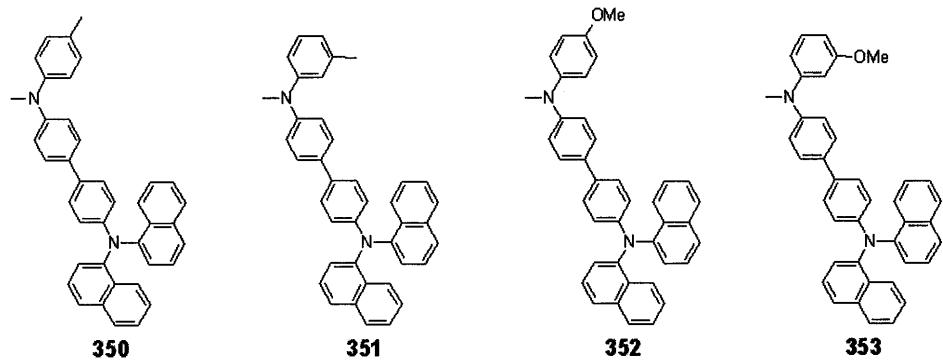


20

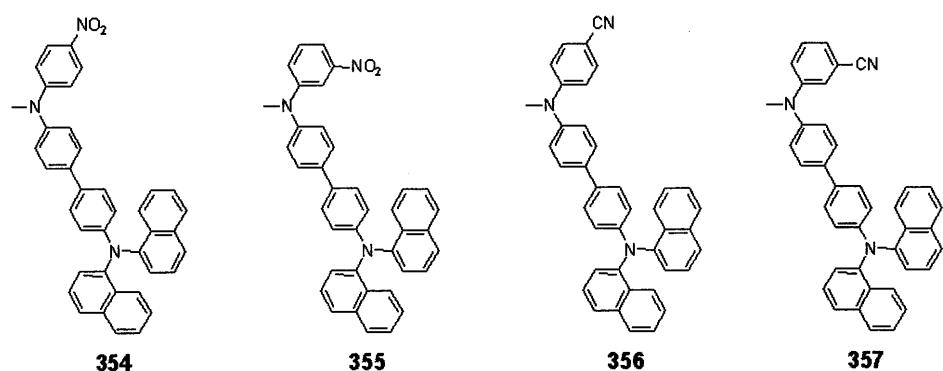


30

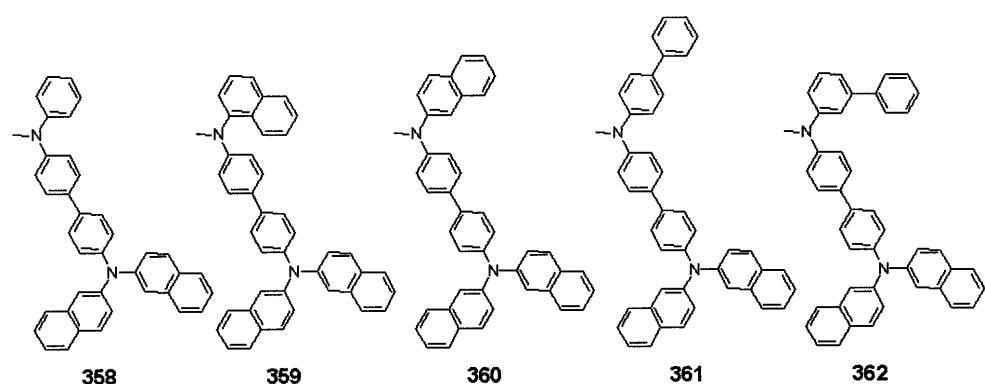




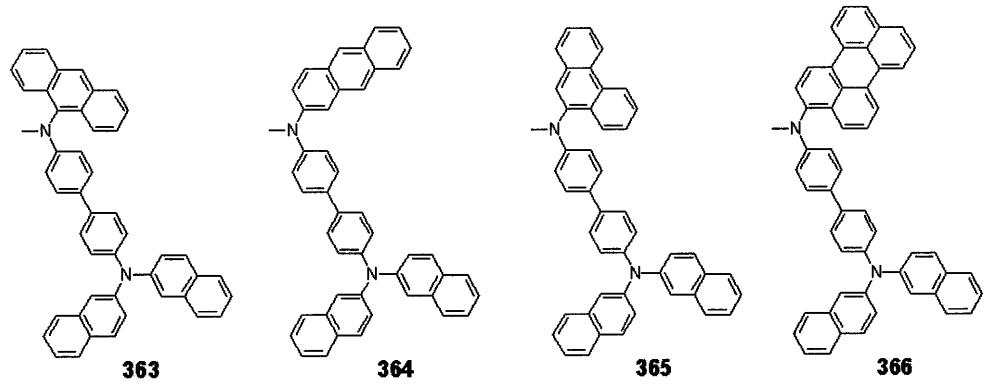
10



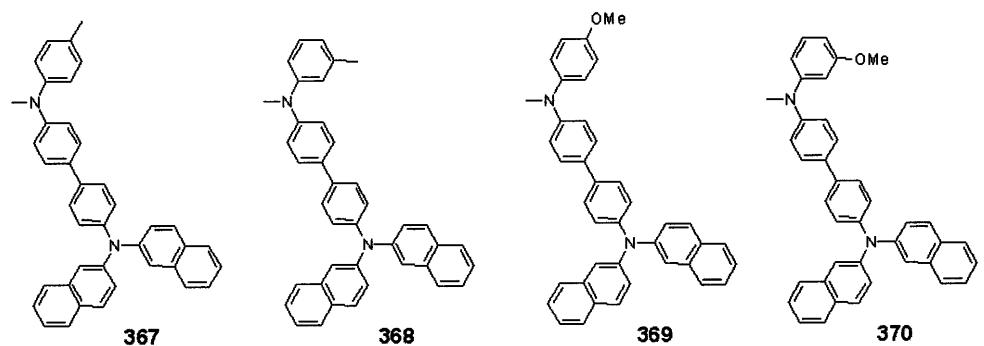
20



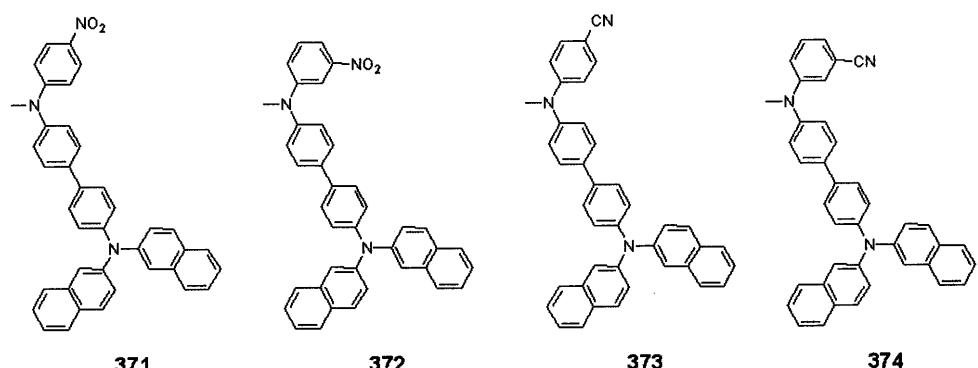
30



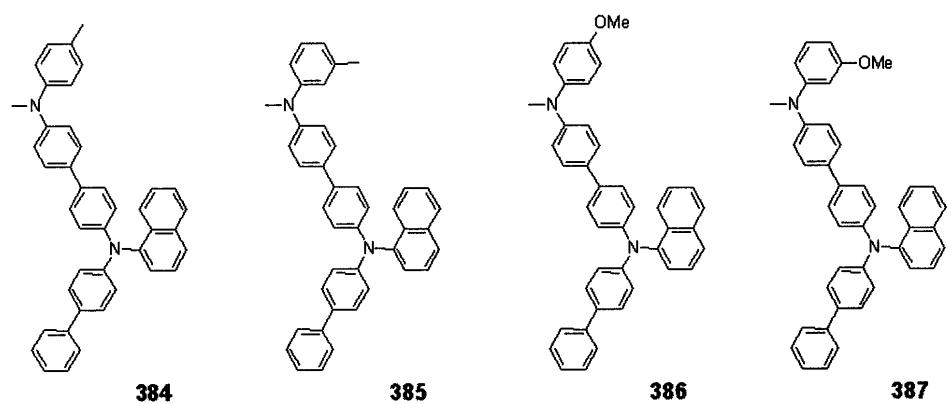
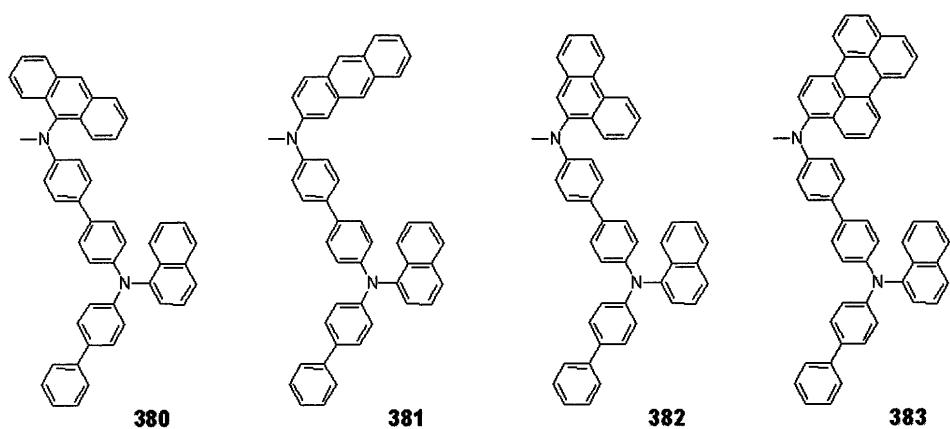
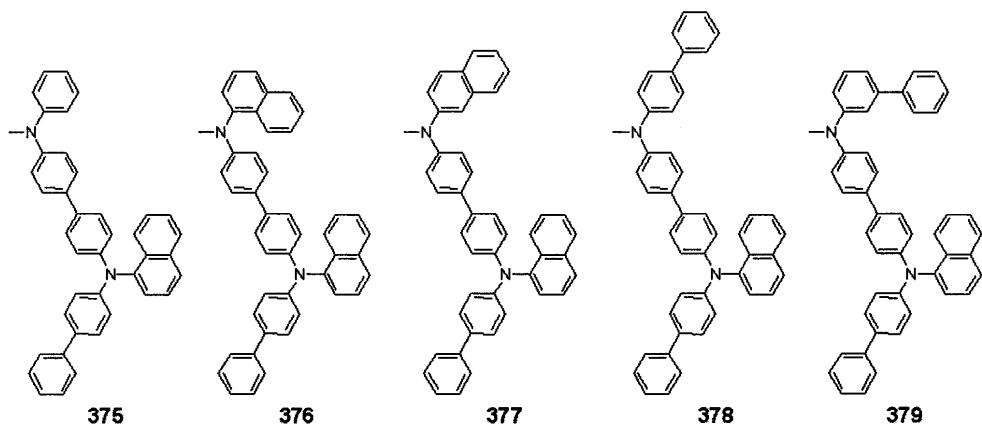
10

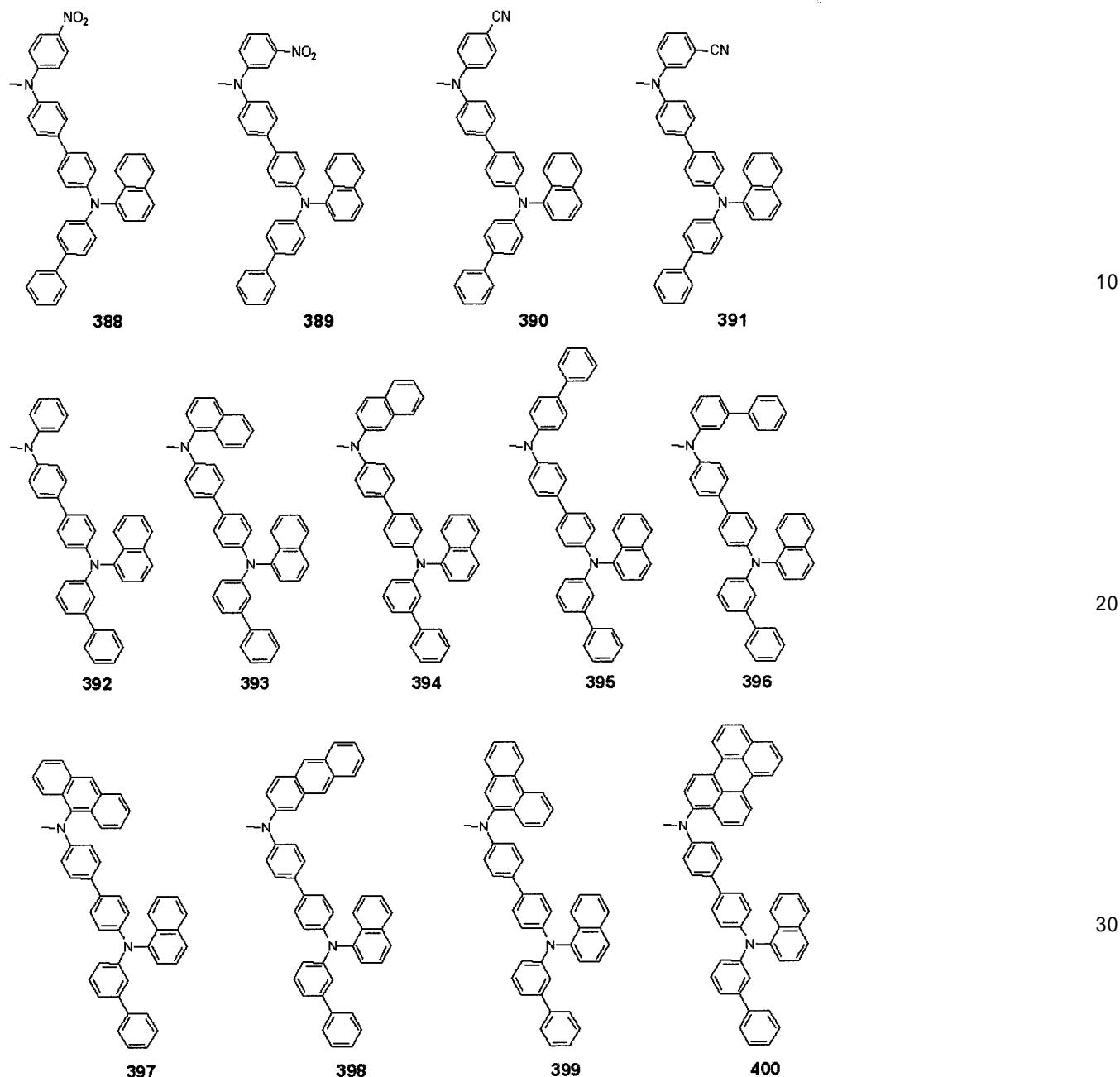


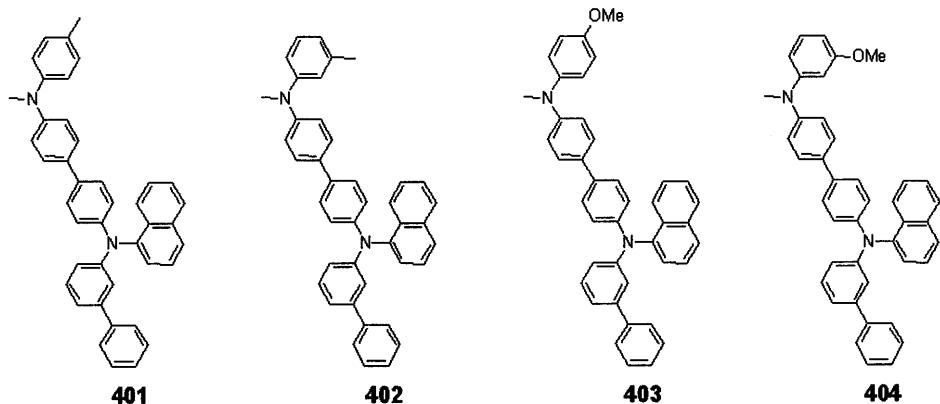
20



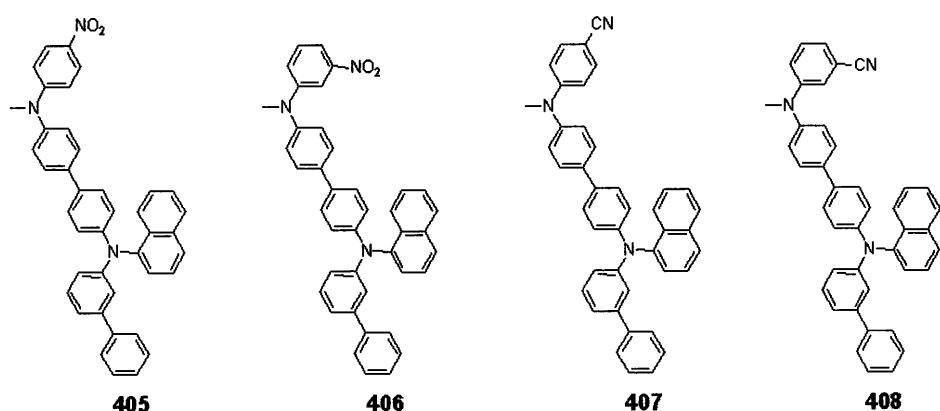
30



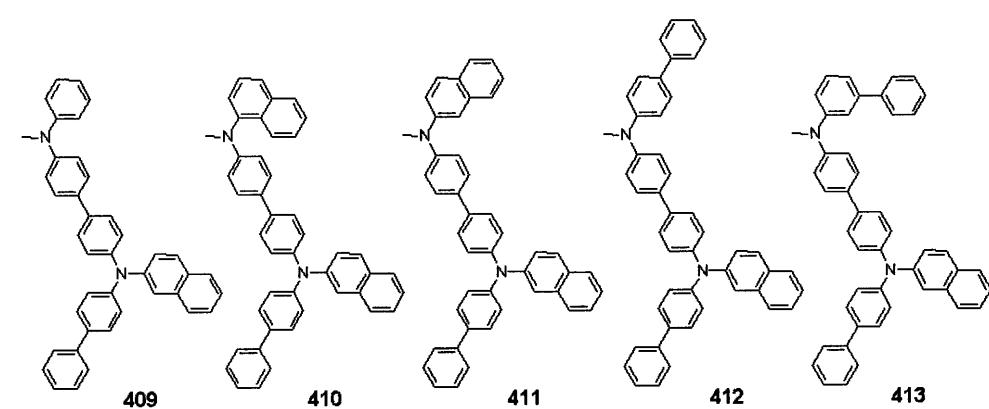




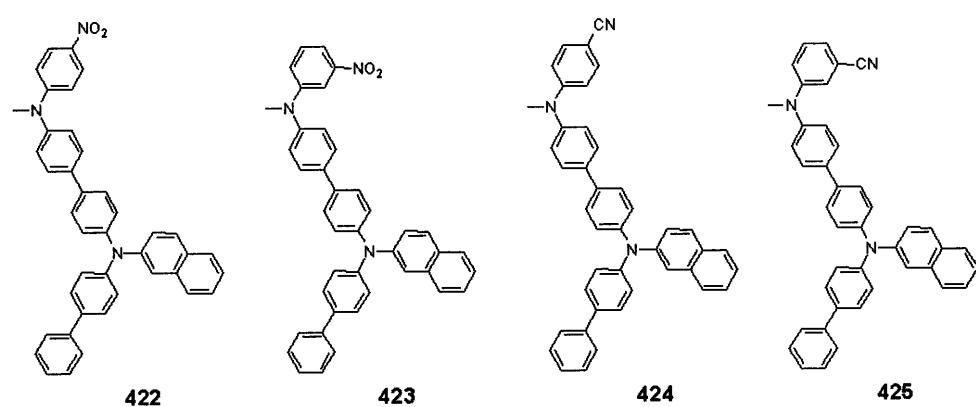
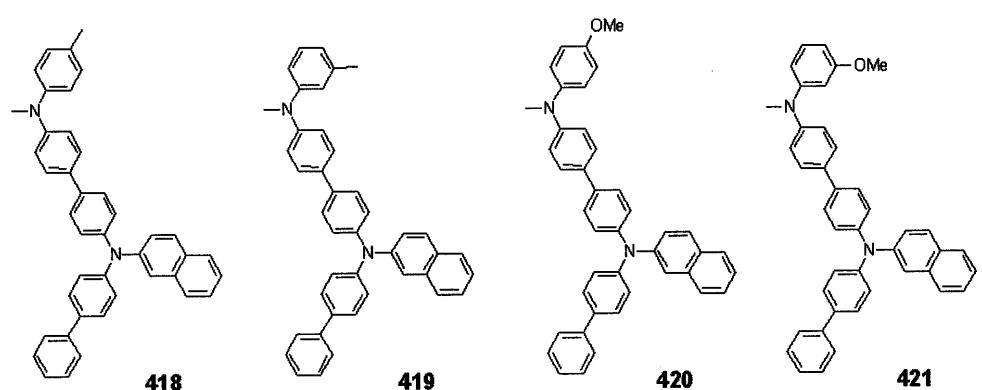
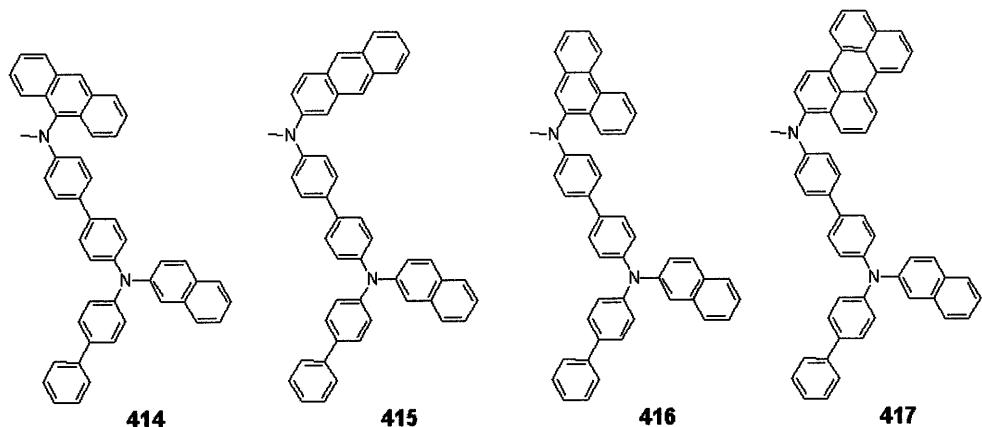
10

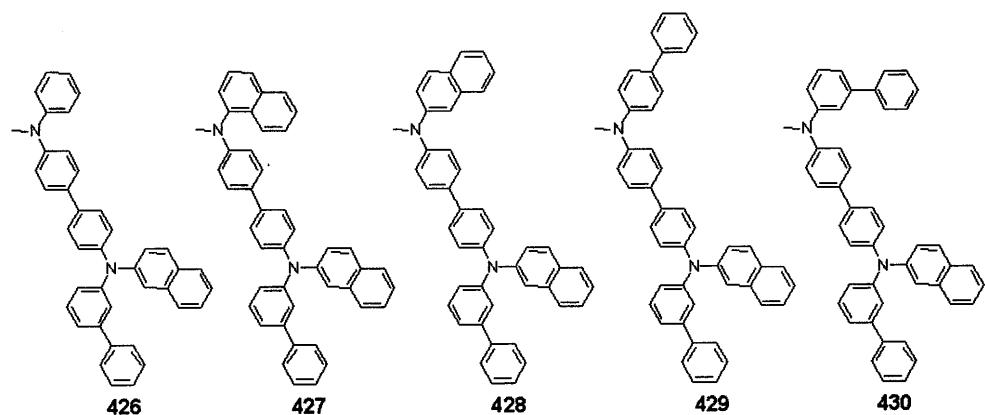


20

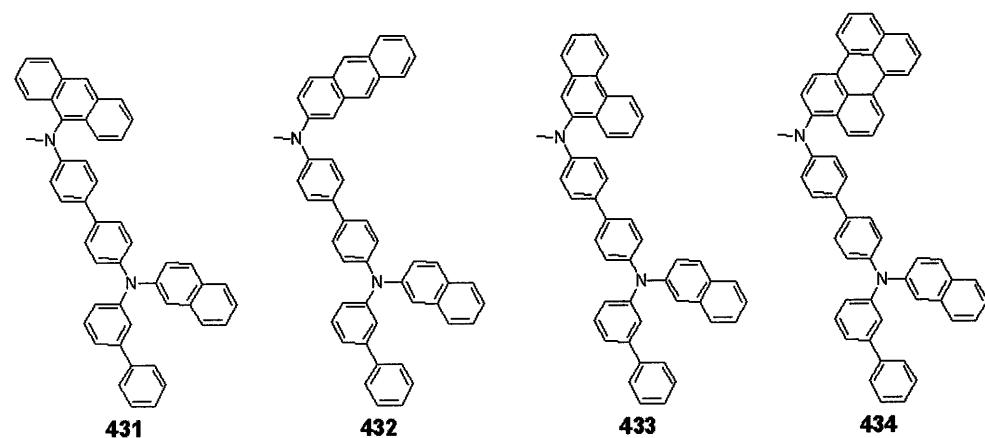


30

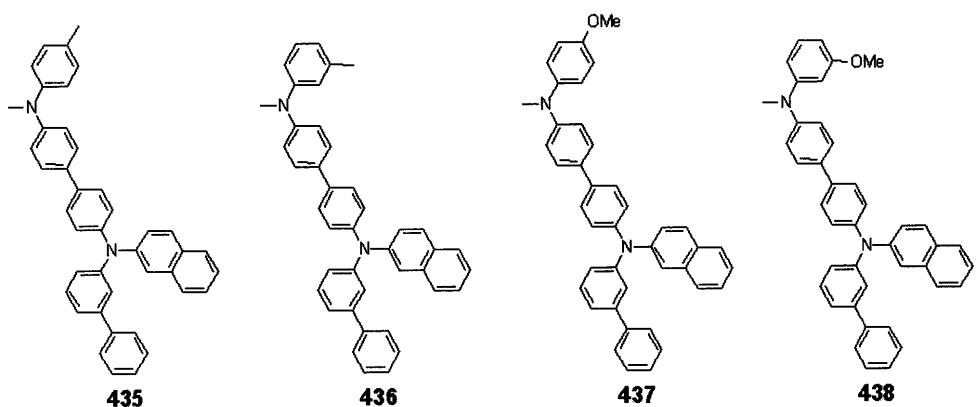




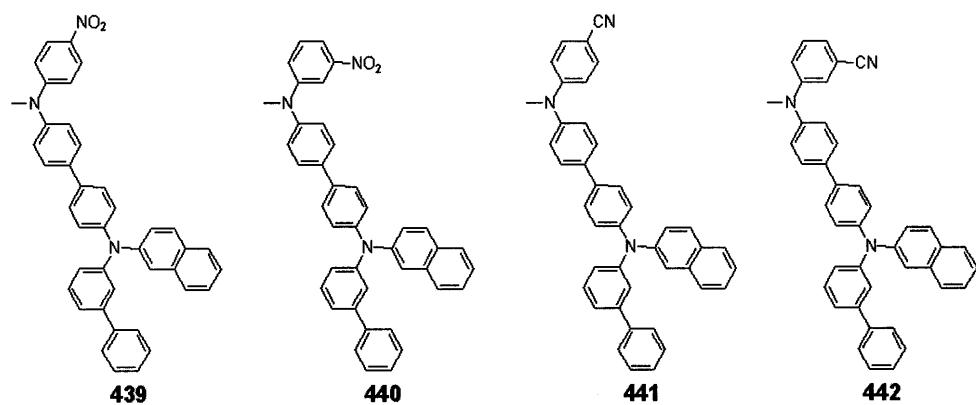
10



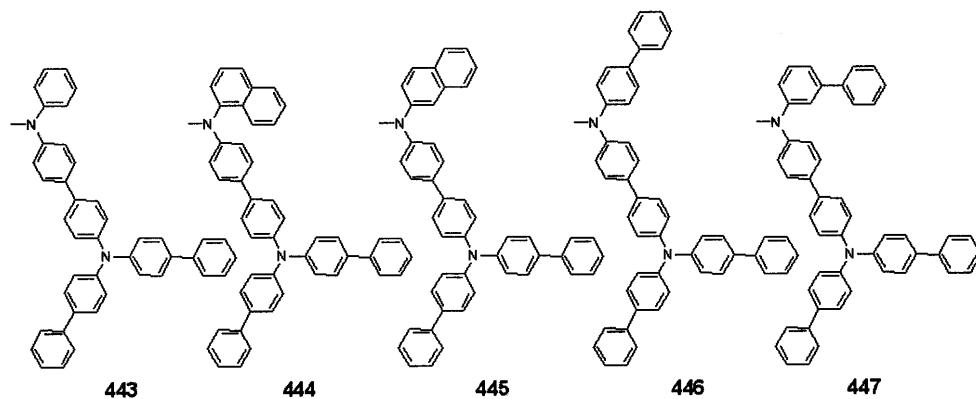
20



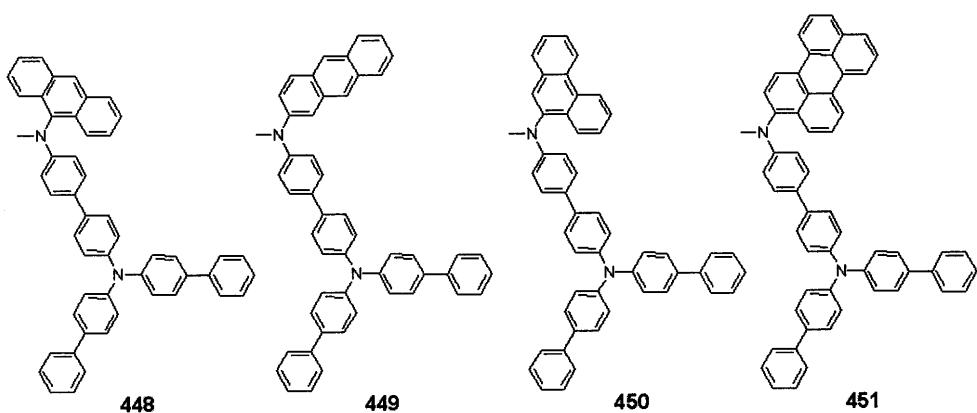
30



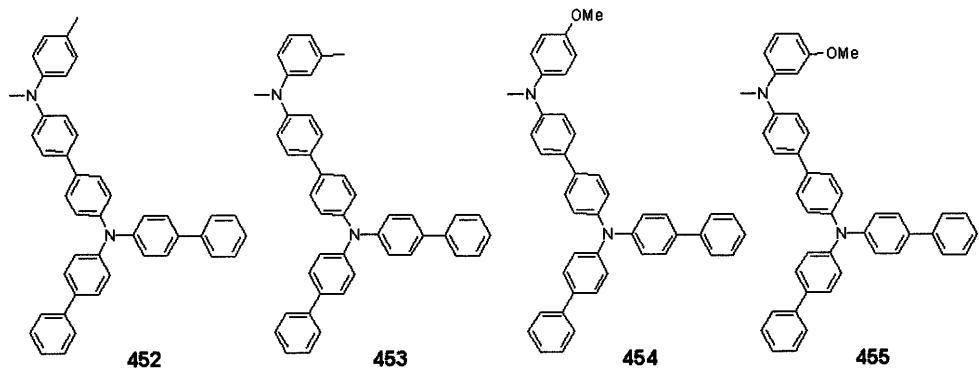
10



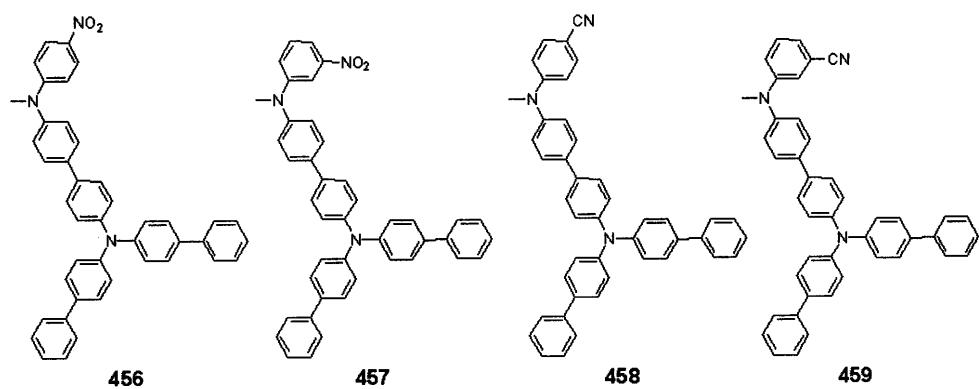
20



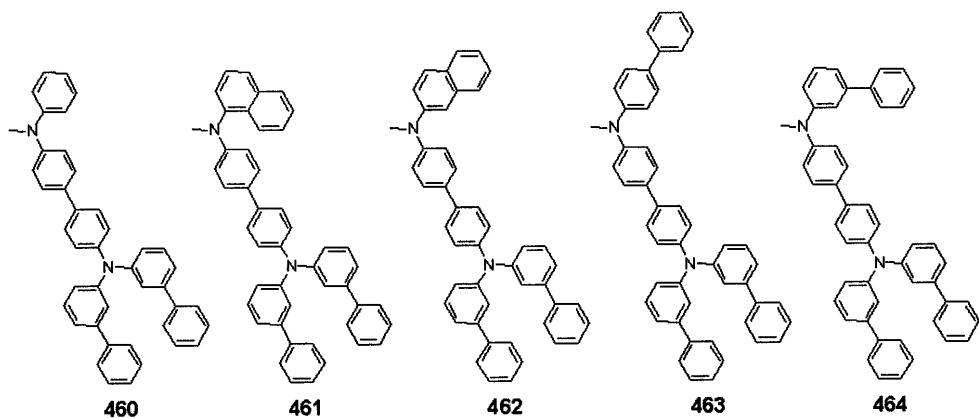
30



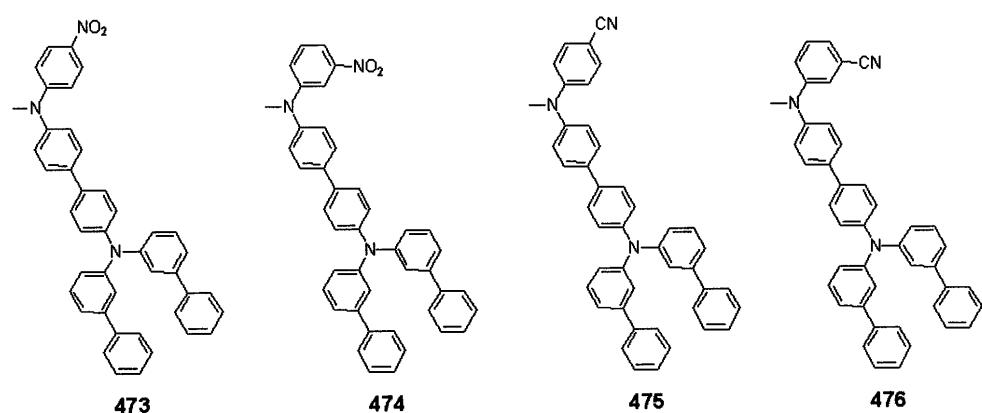
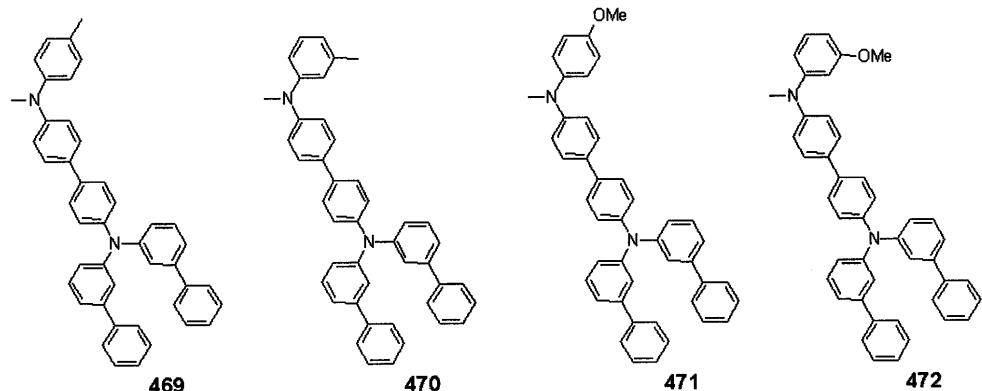
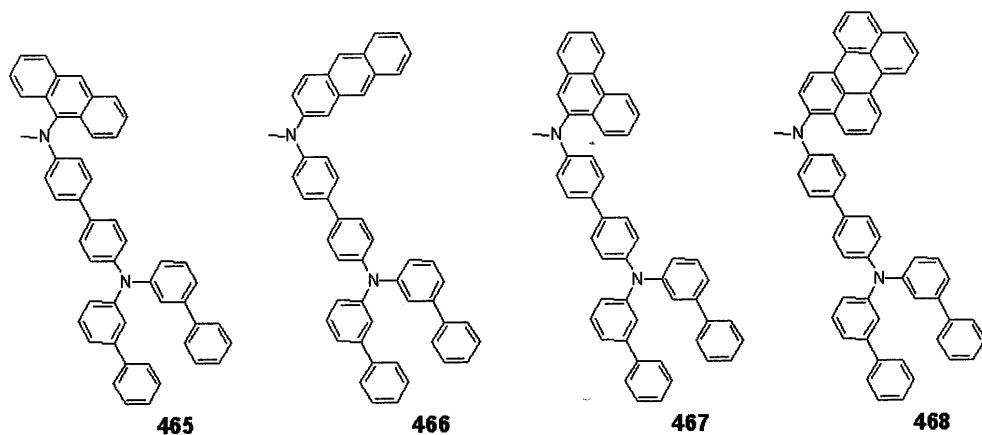
10



20



30



【請求項 5】

前記有機物層が正孔輸送層を含んでなり、該正孔輸送層が前記化学式 1 の化合物、またはこの化合物に熱硬化性若しくは光硬化性の官能基が導入された化合物を含んでなる、請求項 1 に記載の有機発光素子。

【請求項 6】

前記有機物層が正孔注入層を含んでなり、該正孔注入層が前記化学式 1 の化合物、またはこの化合物に熱硬化性若しくは光硬化性の官能基が導入された化合物を含んでなる、請求項 1 に記載の有機発光素子。

【請求項 7】

前記有機物層が正孔注入と正孔輸送を同時に兼ね備えて成る層を含んでなり、該層が前記化学式 1 の化合物、またはこの化合物に熱硬化性若しくは光硬化性の官能基が導入された化合物を含んでなる、請求項 1 に記載の有機発光素子。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0 0 0 1】

本発明は、有機発光素子の寿命、効率、電気化学的安定性および熱的安定性を大きく向上させることができるフルオレン誘導体を含む有機発光素子に関するものである。

【背景技術】

【0002】

有機発光現象は、特定有機分子の内部プロセスによって、電流が可視光に転換される例の1つである。有機発光現象の原理は次の通りである。陽極と陰極の間に有機物層を位置させた時、二つの電極の間に電圧をかけるようになれば、陰極と陽極から各々電子と正孔とが有機物層に注入される。有機物層に注入された電子と正孔とは再結合してエキシトンを形成し、このエキシトンが再び底状態に落ちながら光が出るようになる。このような原理を用いる有機発光素子は、一般的に陰極と陽極およびその間に位置する有機物層、例えば正孔注入層、正孔輸送層、発光層、電子輸送層を含む有機物層で構成することができる。

10

【0003】

有機発光素子で用いられる物質としては、純粋有機物質または有機物質と金属とが錯体をなす錯化合物が大部分を占めており、用途により正孔注入物質、正孔輸送物質、発光物質、電子輸送物質、電子注入物質などに区分することができる。ここで、正孔注入物質や正孔輸送物質としては、p-タイプの性質を有する有機物質、すなわち容易に酸化がなされ、酸化時に電気化学的に安定した状態を有する有機物が主に用いられている。一方、電子注入物質や電子輸送物質としては、n-タイプの性質を有する有機物質、すなわち容易に還元がなされ、還元時に電気化学的に安定した状態を有する有機物が主に用いられている。発光層物質としては、p-タイプの性質とn-タイプの性質を同時に有する物質、すなわち酸化と還元状態でどちらにも安定した形態を有する物質が望ましく、エキシトンが形成された時に、これを光に転換する発光効率の高い物質が好ましい。

20

【0004】

上記にて言及した以外に、有機発光素子で用いられる物質は次のような性質をさらに有することが好ましい。

【0005】

第1に、有機発光素子で用いられる物質は、熱的安定性に優れていることが好ましい。有機発光素子内では電荷の移動によるジュール熱が発生するためである。現在、正孔輸送層物質として主に用いられるN P Bは、ガラス遷移温度が100以下の値を有するため、高い電流を必要とする有機発光素子では用いることが難しいという問題がある。

30

【0006】

第2に、低電圧駆動可能な高効率の有機発光素子を得るためにには、有機発光素子内に注入された正孔または電子が円滑に発光層に伝えられると同時に、注入された正孔と電子とが発光層の外に抜け出さないようにしなければならない。このため、有機発光素子に用いられる物質は、適切なバンドギャップとHOMOまたはLUMOエネルギー準位を有しなければならない。現在、溶液塗布法によって製造される有機発光素子において、正孔輸送物質として用いられるP E D O T : P S Sの場合、発光層物質として用いられる有機物のLUMOエネルギー準位に比べてLUMOエネルギー準位が低いため、高効率で、かつ長寿命の有機発光素子の製造に困難がある。

40

【0007】

その他にも、有機発光素子で用いられる物質は、化学的安定性、電荷移動度、電極や隣接した層との界面特性などに優れている必要がある。すなわち、有機発光素子で用いられる物質は、水分や酸素による物質の変形が少ない必要がある。また、適切な正孔または電子移動度を有することによって有機発光素子の発光層で正孔と電子の密度が均衡をなすようにしてエキシトン形成を極大化できる必要がある。そして、素子の安定性のために金属または金属酸化物を含む電極との界面を良くできる必要がある。

【0008】

したがって、当技術分野では前記のような要件を備えた有機物を含む有機発光素子の開発が求められている。

50

【技術的課題】

【0009】

ここで、本発明者らは、有機発光素子で使用可能な物質として要求される条件、例えば適切なエネルギー準位、電気化学的安定性および熱的安定性などを満足させることができ、置換基により有機発光素子で要求される多様な役割をすることができる化学構造を有するフルオレン誘導体を含む有機発光素子を提供することを目的とする。

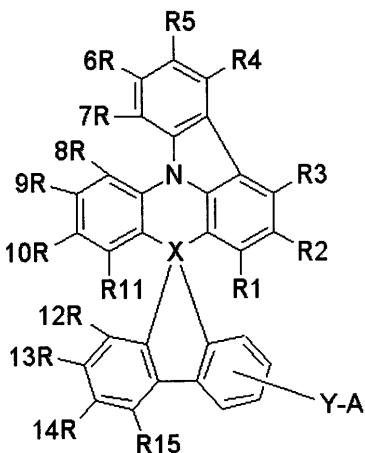
【技術的解決方法】

【0010】

本発明は、第1電極、発光層、1層以上の有機物層および第2電極を積層した形態で含む有機発光素子において、前記有機物層中1層以上が下記化学式1の化合物、またはこの化合物に熱硬化性または光硬化性の官能基が導入された化合物を含む有機発光素子を提供する。

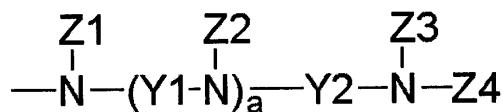
【化1】

[化学式1]



前記化学式1において、
XはCまたはS_iであり、
Aは

【化2】



であり、

aは0または1以上の整数であり、

Yは結合や2価の芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された2価の芳香族炭化水素；2価の複素環基；またはニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された2価の複素環基であり、

Y₁およびY₂は2価の芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価の芳香族炭化水素；2価のヘテロ環基；またはニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基およびアミノ基からなる群より選択される1つ以上の置換基によって置換された2価のヘテロ環基であり、

Z₁～Z₄は各々独立的に各々、水素；炭素数1～20の脂肪族炭化水素；芳香族炭化水素；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、芳香族炭化水素および複素環基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された芳香族炭化

10

20

30

40

50

水素；芳香族炭化水素で置換されたシリコン基；複素環基；ニトロ、ニトリル、ハロゲン、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、芳香族炭化水素および複素環基からなる群より選択される1つ以上の置換基で置換された複素環基；炭素数1-20の炭化水素または炭素数6-20の芳香族炭化水素で置換されたチオフェン基；または芳香族炭化水素で置換されたホウ素基であり、

R 1 ~ R 11 は、各々独立的に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換されたアリールアミン基、置換または非置換された複素環基、アミノ基、ニトリル基、ニトロ基、ハロゲン基、アミド基またはエステル基であって、ここで、これらは互いに隣接する基と脂肪族またはヘテロの縮合環を形成することができ、

R 12 ~ R 15 は各々独立的に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換された複素環基、アミノ基、ニトリル基、ニトロ基、ハロゲン基、アミド基またはエステル基であり、ここで彼らは互いに隣接する基と脂肪族またはヘテロの縮合環を形成でき、

また、R 7 と R 8 は直接連結するか、O、S、N R、P R、C = O、C R R' および S i R R' からなる群より選択される基と共に縮合環を形成することができ、ここで R および R' は各々独立的にまたは同時に水素、置換または非置換されたアルキル基、置換または非置換されたアルコキシ基、置換または非置換されたアルケニル基、置換または非置換されたアリール基、置換または非置換されたアリールアミン基、置換または非置換された複素環基、ニトリル基、アミド基またはエステル基であって、ここで、R と R' は縮合環を形成してスピロ化合物を形成することができる。

【0011】

上記の化学式1の置換基を詳細に説明すれば次の通りである。

【0012】

前記化学式1の置換基であるZ 1 ~ Z 4において、前記芳香族炭化水素の例としては、フェニル、ビフェニル、テルフェニルなどの単環式芳香族環およびナフチル、アントラセニル、ピレニル、ペリレニルなどの多環式芳香族環などがある。

【0013】

前記複素環基の例としてはチオフェン、フラン、ピロル、イミダゾール、チアゾール、オキサゾール、オキサジアゾール、チアジアゾール、トリアゾール、ピリジル、ピリダジン、ピラジン、キノリン、イソキノリンなどがある。

【0014】

前記炭素数1-20の脂肪族炭化水素は、直鎖脂肪族炭化水素と分枝鎖脂肪族炭化水素、飽和脂肪族炭化水素と不飽和脂肪族炭化水素とをすべて含む。これらの例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、i s o - プロピル基、n-ブチル基、s e c - ブチル基、i s o - ブチル基、t - ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基などのアルキル基；スチリルと同じ二重結合を持つアルケニル基；およびアセチレン基のような三重結合を持つアルキニル基がある。

【0015】

前記化学式1のR 1 ~ R 15中、アルキル基、アルコキシ基、アルケニル基の炭素数は特別に限定されないが、1-20であることが好ましい。

【0016】

化合物中に含まれているアルキル基の長さは、化合物の共役長さには影響を及ぼさないで、但し付隨的に化合物の有機発光素子への適用方法、例えば真空蒸着法または溶液塗布法の適用に影響を及ぼすことができる。

【0017】

前記化学式1のR 1 ~ R 15中のアリール基の例としては、フェニル基、ビフェニル基、テルフェニル基、スチルベンなどの単環式芳香族およびナフチル基、アントラセニル基

10

20

30

40

50

、フェナトレン基、ピレニル基、ペリレニル基などの多環式芳香族環などがあるが、これらだけに限定されるものではない。

【0018】

前記化学式1のR1～R11中のアリールアミン基の例としては、ジフェニルアミン基、ジナフチルアミン基、ジビフェニルアミン基、フェニルナフチルアミン基、フェニルジフェニルアミン基、ジトリルアミン基、フェニルトリルアミン基、カルバゾール基、トリフェニルアミン基などがあるが、これらだけに限定されるものではない。

【0019】

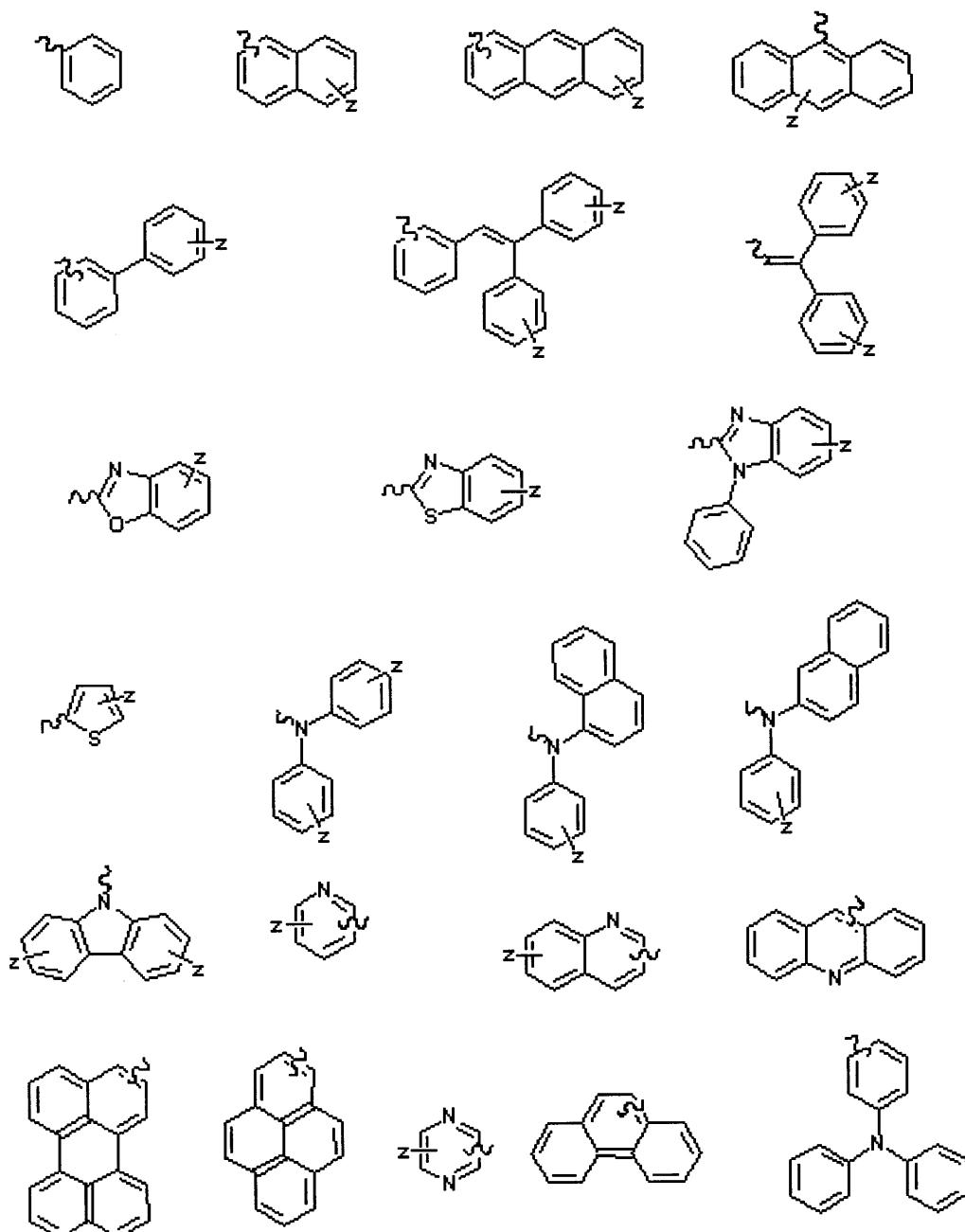
前記化学式1のR1～R15中の複素環基の例としては、チオフェン基、フラン基、ピロル基、イミダゾール基、チアゾール基、オキサゾール基、オキサジアゾール基、トリアゾール基、ピリジル基、ピラダジン基、キノリニル基、イソキノリン基、アクリジン基などがあるが、これらだけに限定されるものではない。

10

【0020】

前記例の他に、前記化学式1のR1～R15中のアルケニル基、アリール基、アリールアミン基、複素環基の具体的な例としては、下記化学式で示した例があるが、これらだけに限定されるものではない。

【化3】



【0021】

前記化学式において、Zは水素、炭素数1～20の脂肪族炭化水素、アルコキシ基、アリールアミン基、アリール基、複素環基、ニトリル基、アセチレン基などからなる群より選択される基である。前記Z中のアリールアミン基、アリール基、複素環基の具体的な例としては、前述したR1～R15の置換基に記載した例がある。

【0022】

本発明の1つの好ましい実施態様において、前記化学式1中のXはCであって、R7とR8とは直接連結したり、O、S、NR、PR、C=O、CRR'およびSiRR'（ここで、RおよびR'は、化学式1で定義した通りである）からなる群より選択される基と共に縮合環を形成することができる。

【0023】

本発明のまた一つの好ましい実施態様において、前記化学式1中、XはSiであって、R7とR8は直接連結したり、O、S、NR、PR、CRR'およびSiRR'（ここで、RおよびR'は化学式1で定義した通りである）からなる群より選択される基と共に縮

10

20

30

40

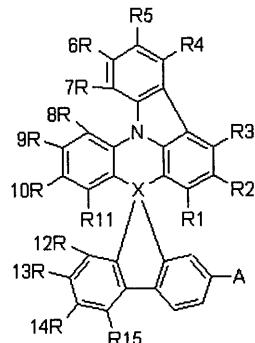
50

合環を形成することができる。

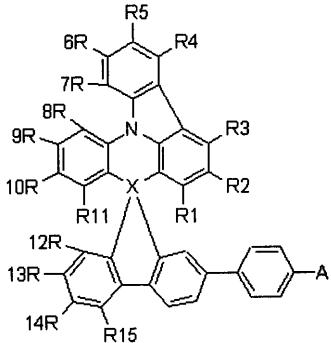
【0024】

本発明のまた一つの望ましい実施形態において、前記化学式1として示される化合物は下記化学式2～化学式5のうち、何れか一つの化学式として示されることができる。

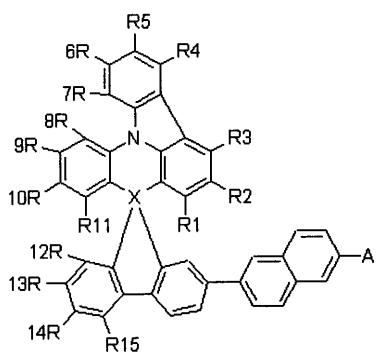
【化4】



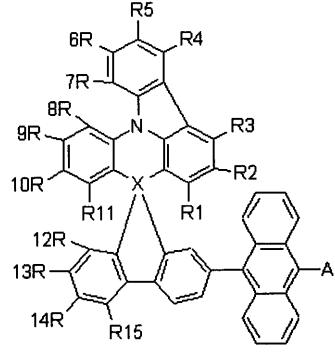
[化学式2]



[化学式3]



[化学式4]



[化学式5]

前記式において、

Aは化学式1で定義したものと同一である。

【0025】

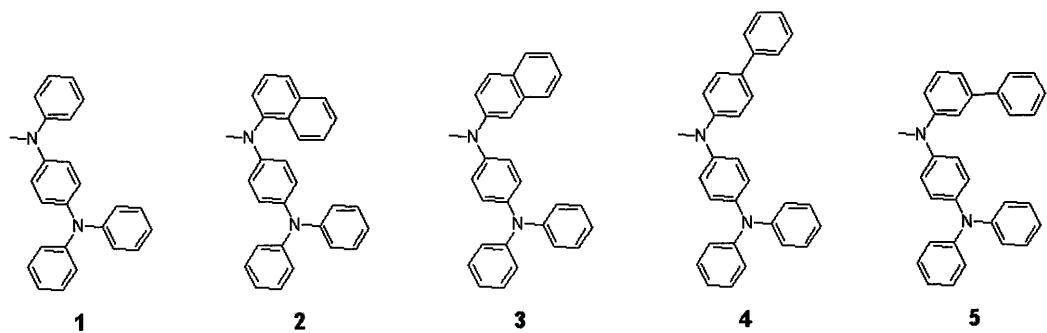
化学式1のA基として、好ましくは下記の基があるが、これらだけに限定されるものではない。

10

20

30

【化 5】



1

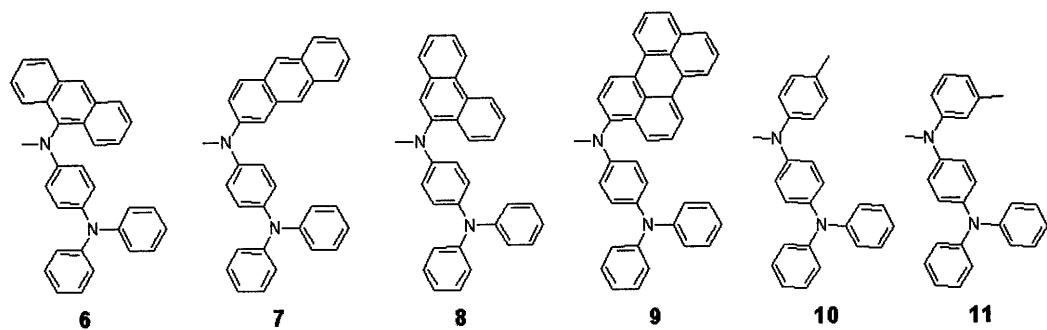
2

3

4

5

10



6

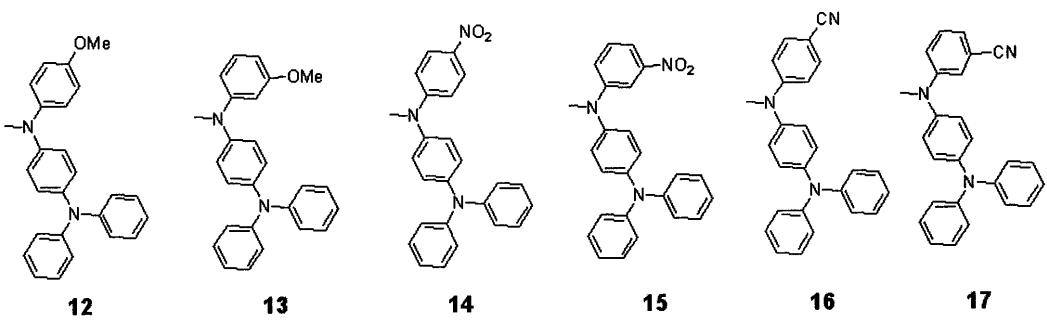
7

8

9

10

20



12

13

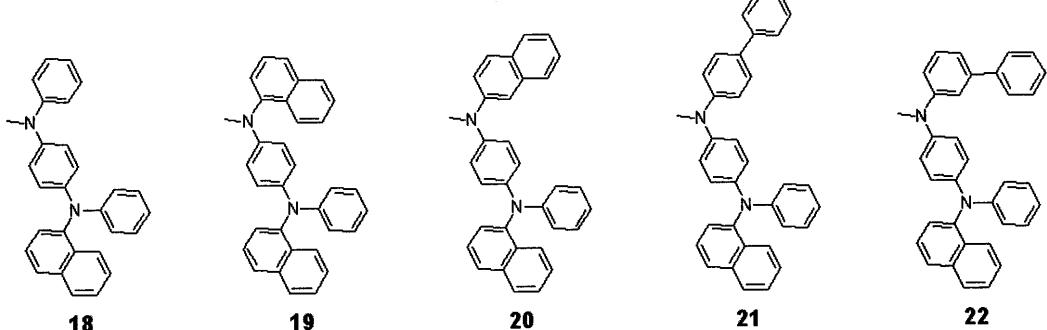
14

15

16

17

30



18

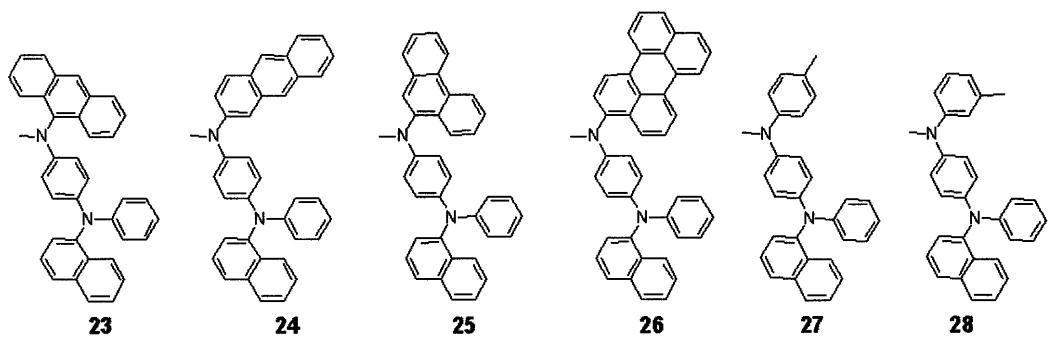
19

20

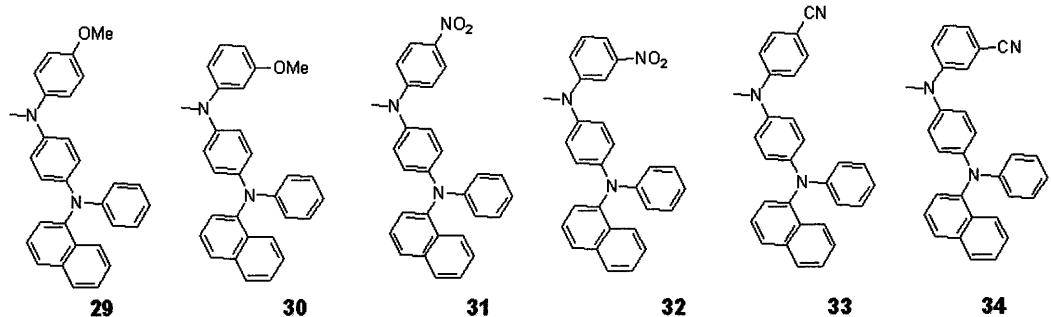
21

22

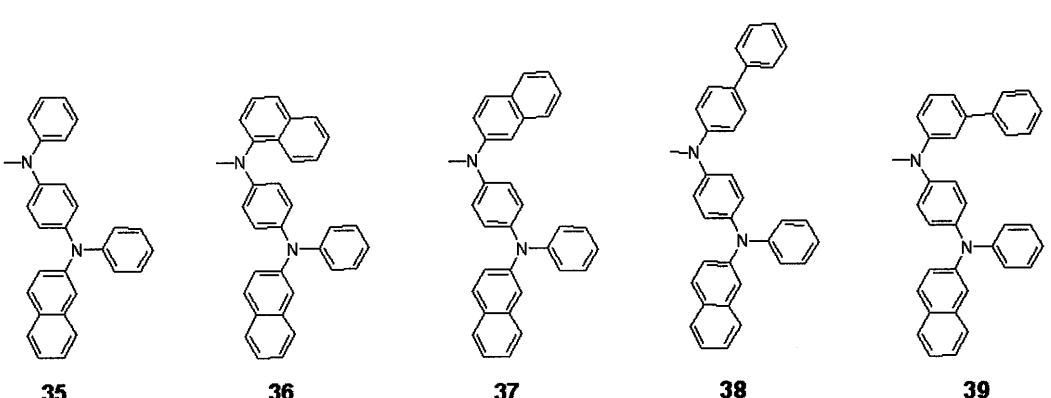
40



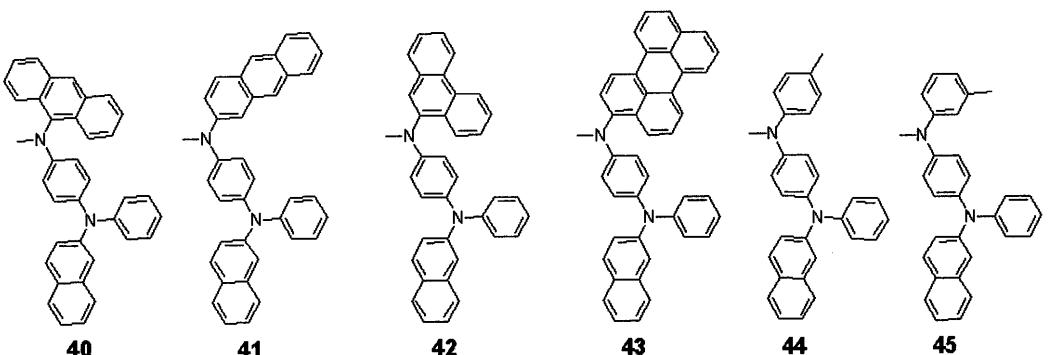
10



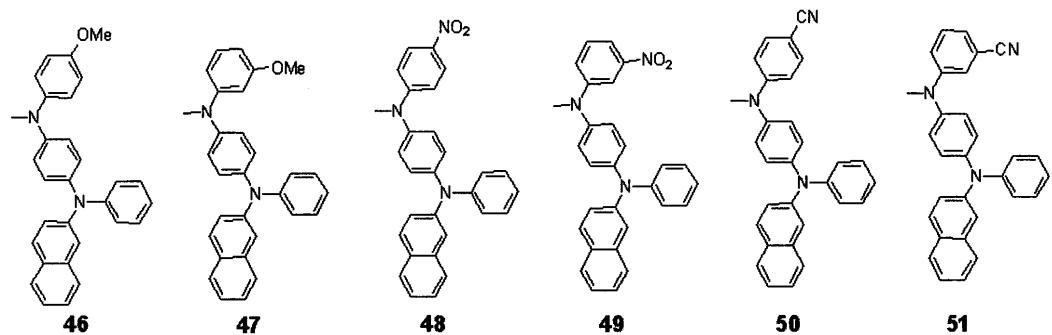
20



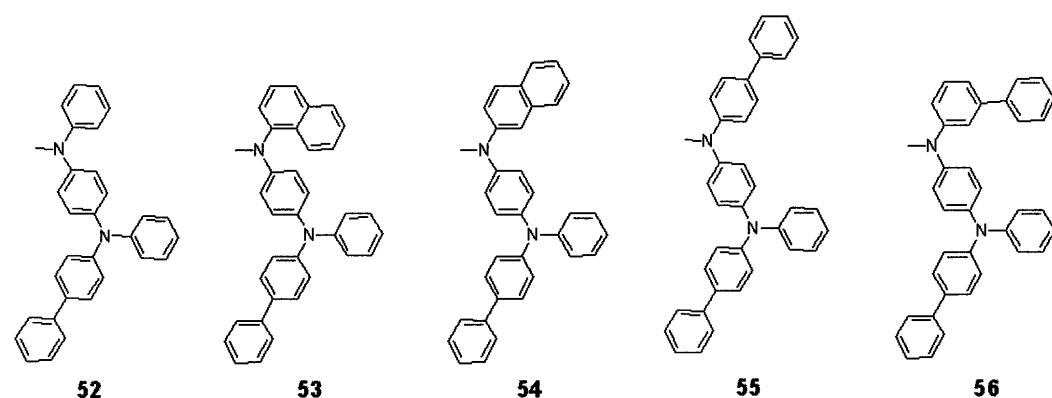
30



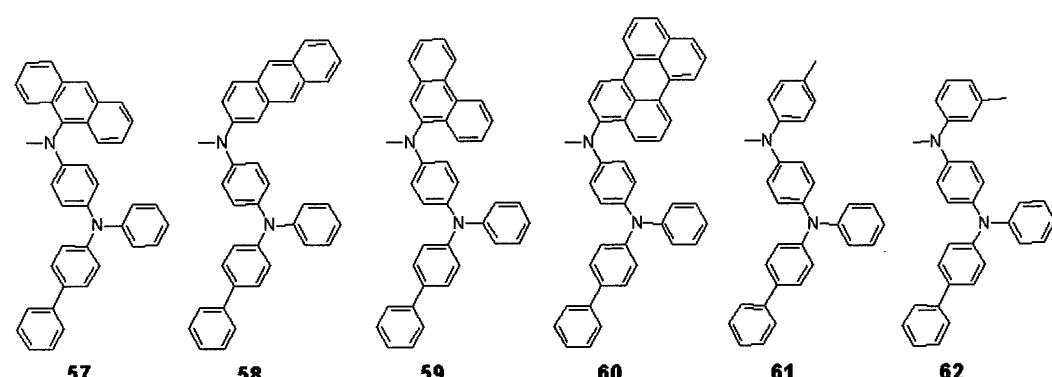
40



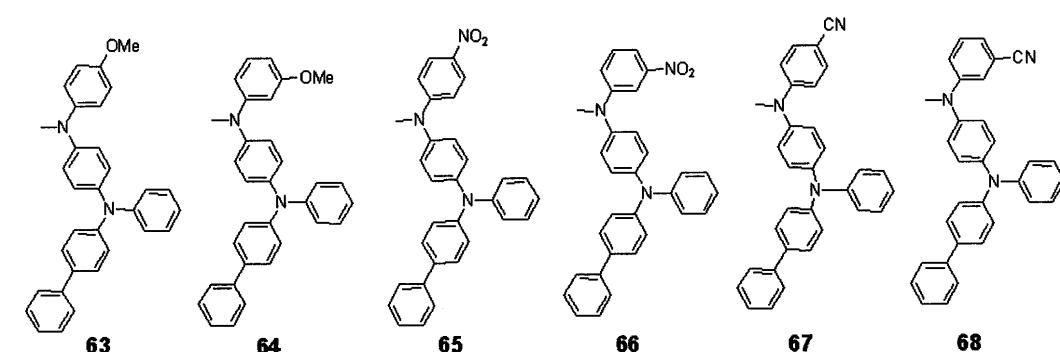
10



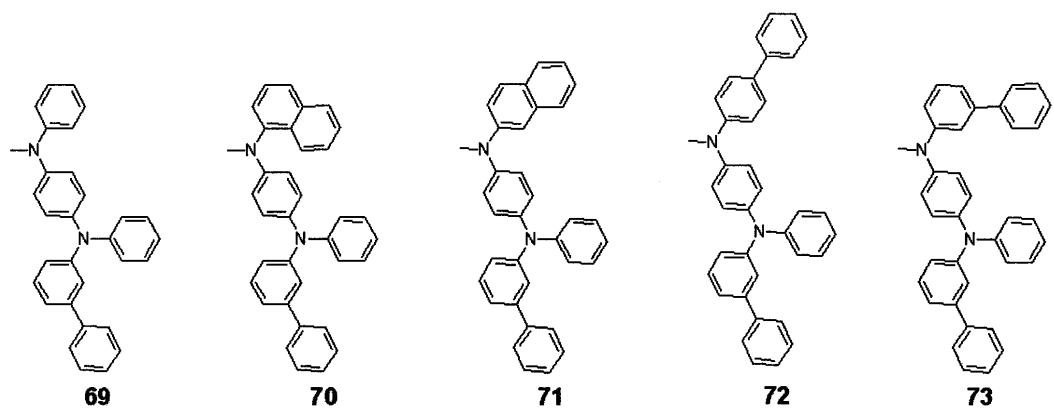
20



30



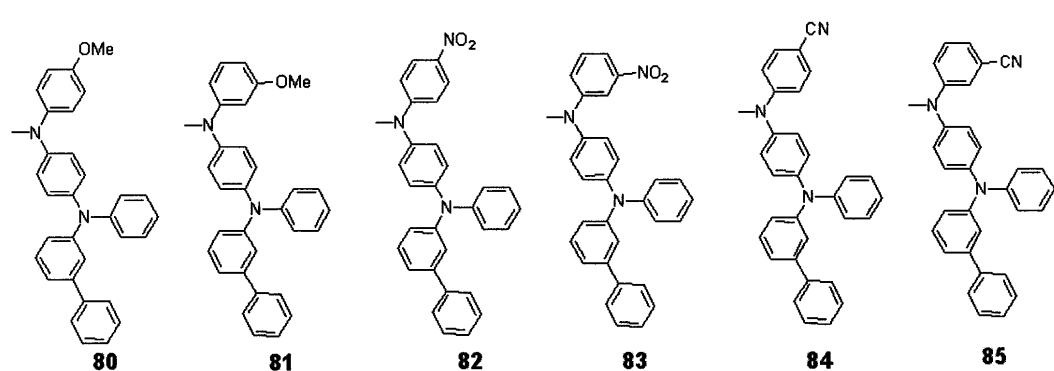
40

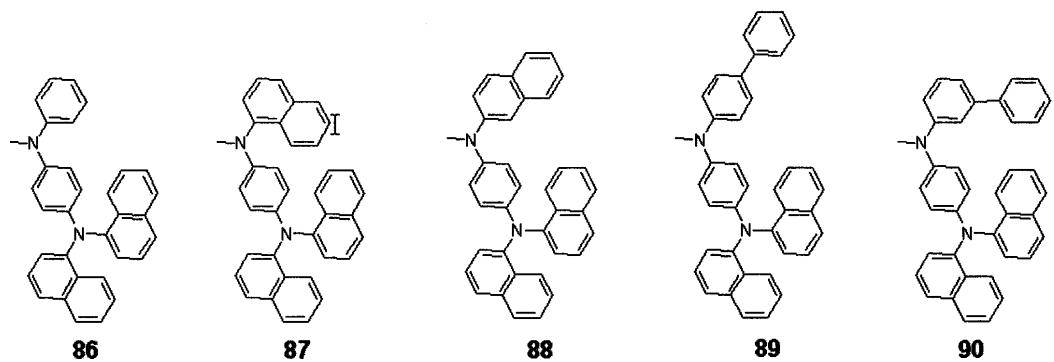


10

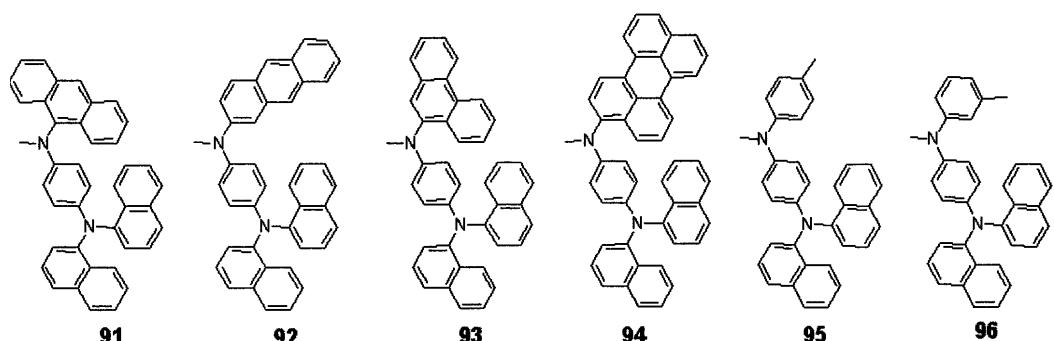
20

30

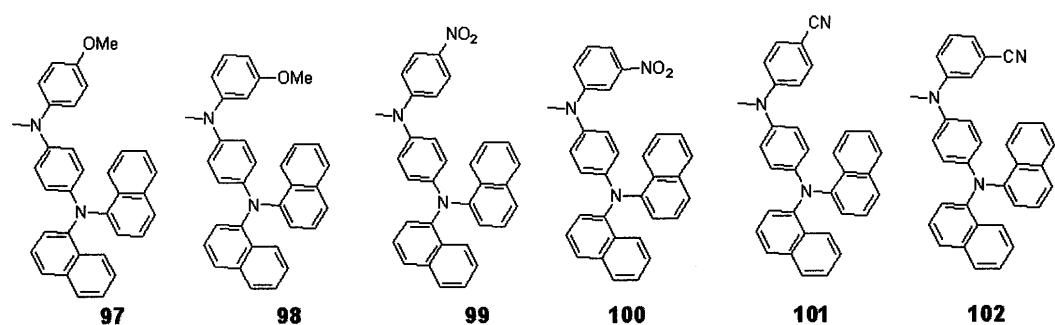




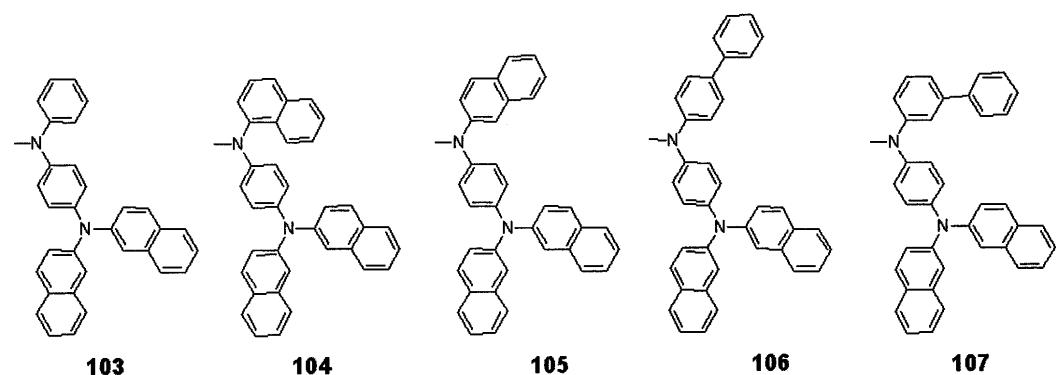
10



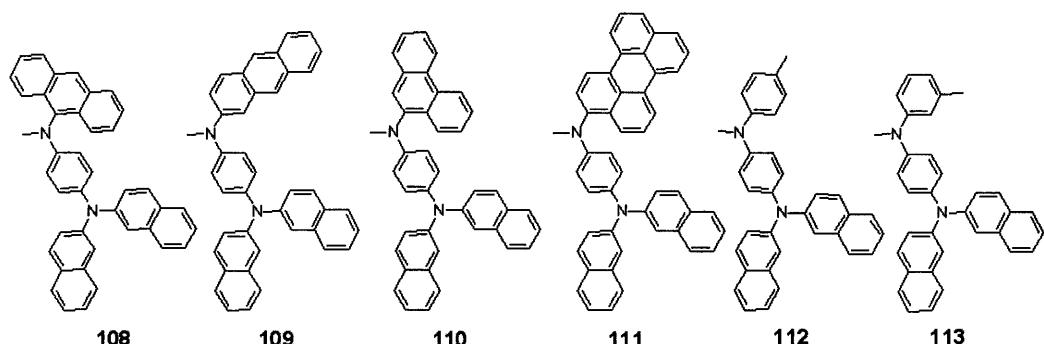
20



30



40



108

109

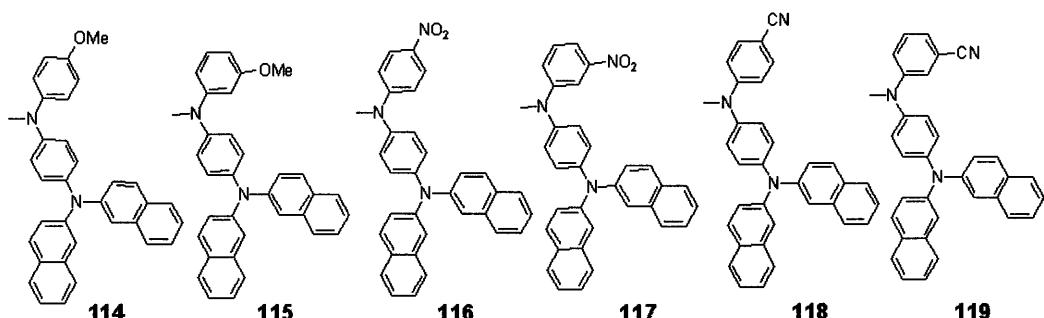
110

111

112

113

10



114

115

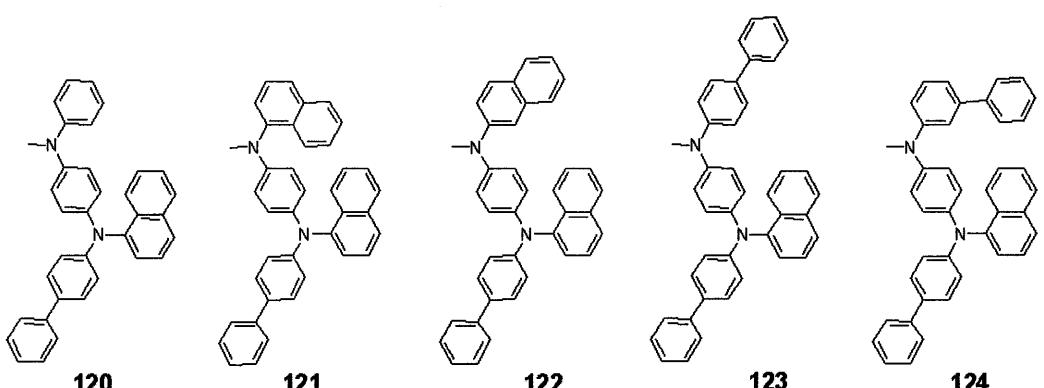
116

117

118

119

20



120

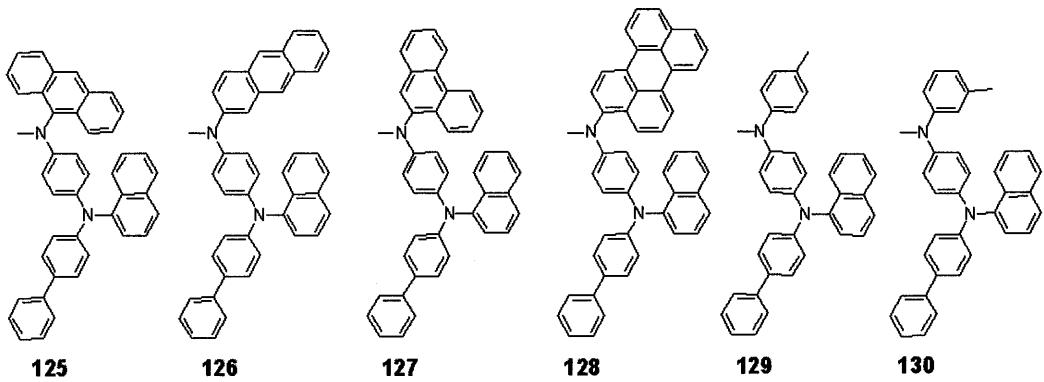
121

122

123

124

30



125

126

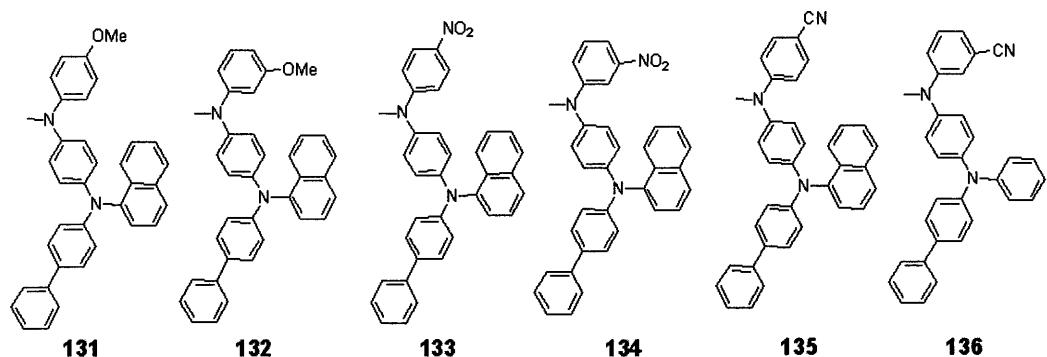
127

128

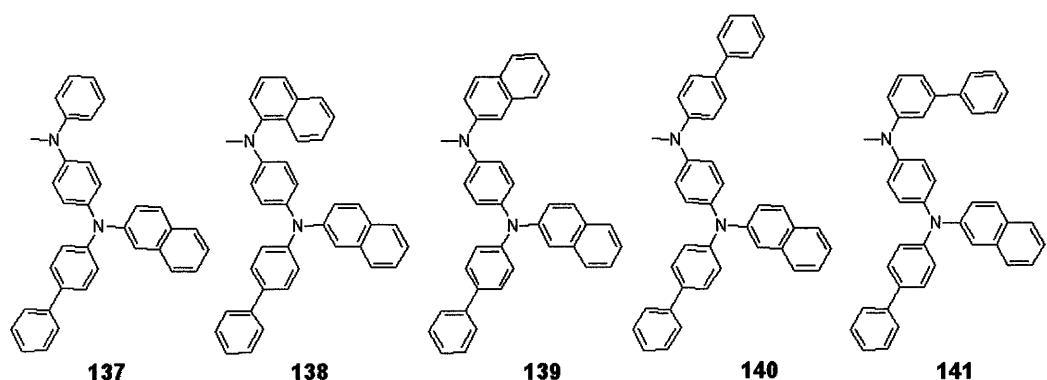
129

130

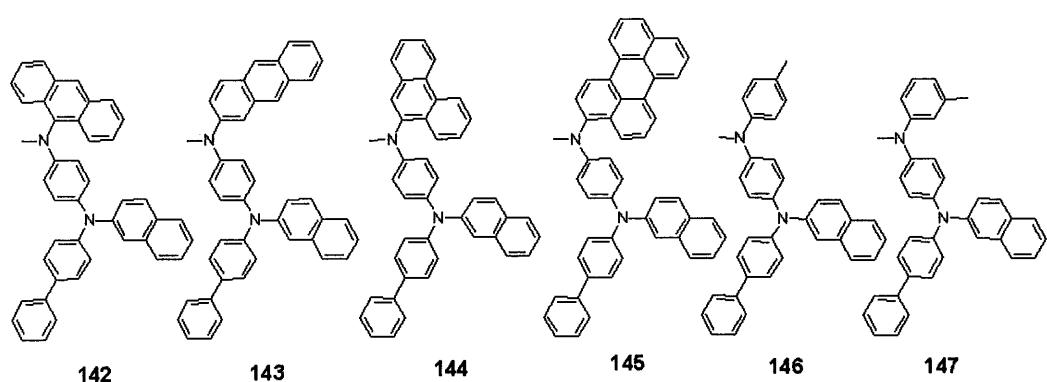
40



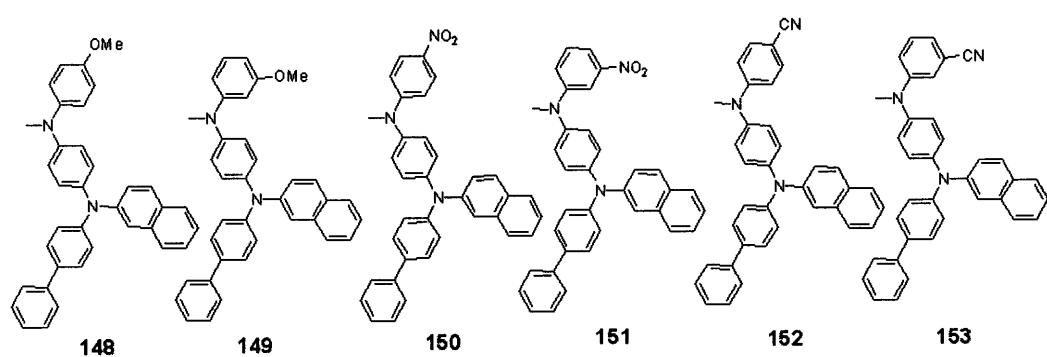
10



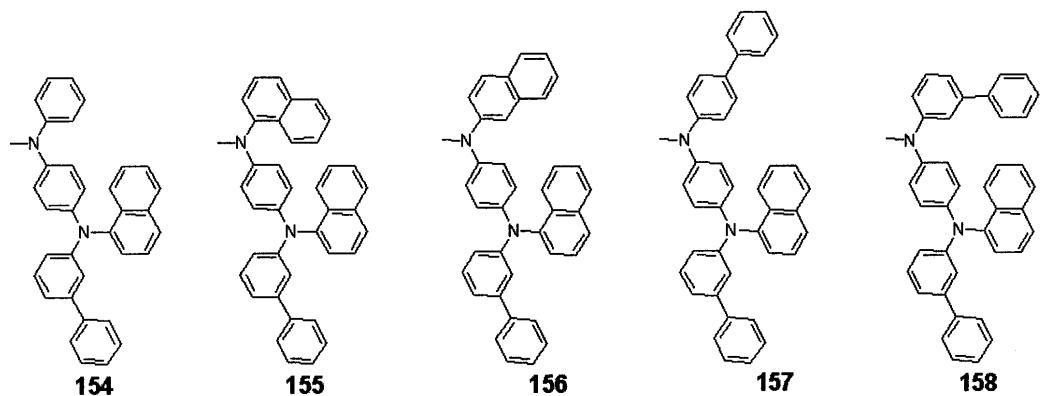
20



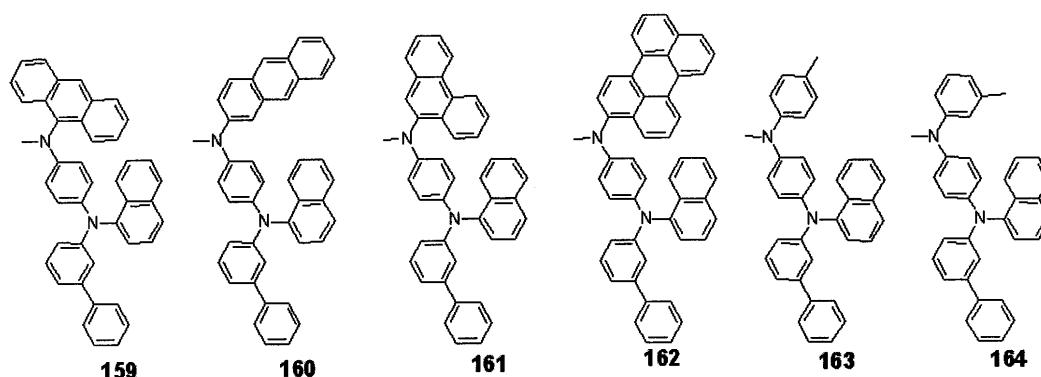
30



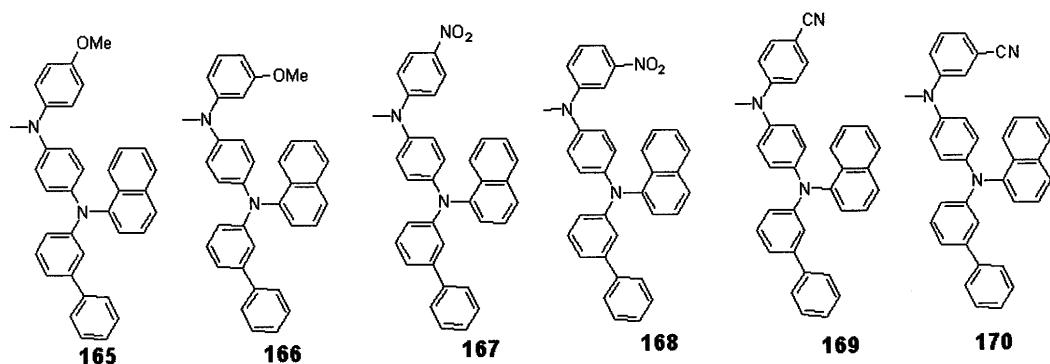
40



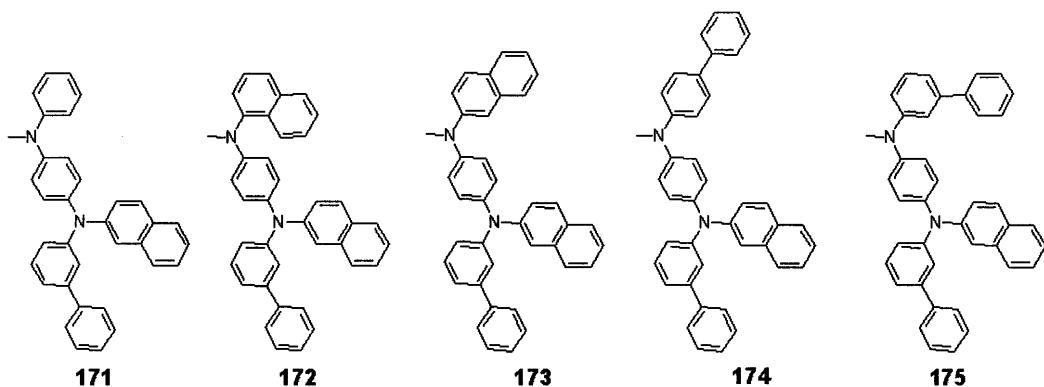
10



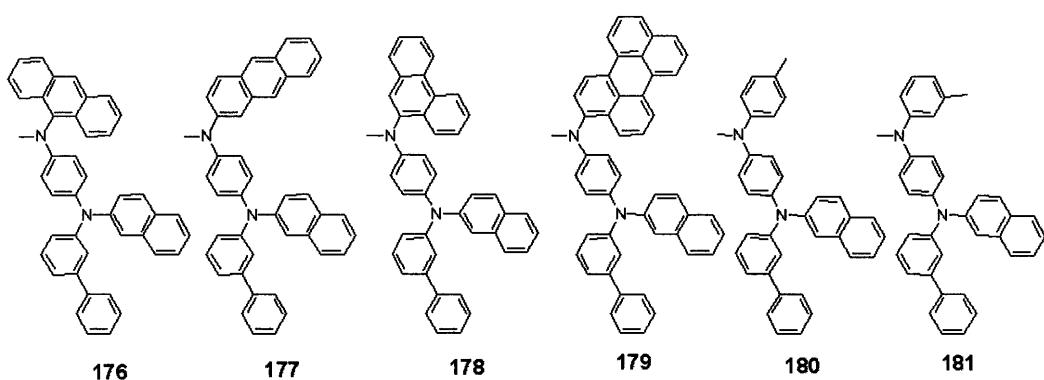
20



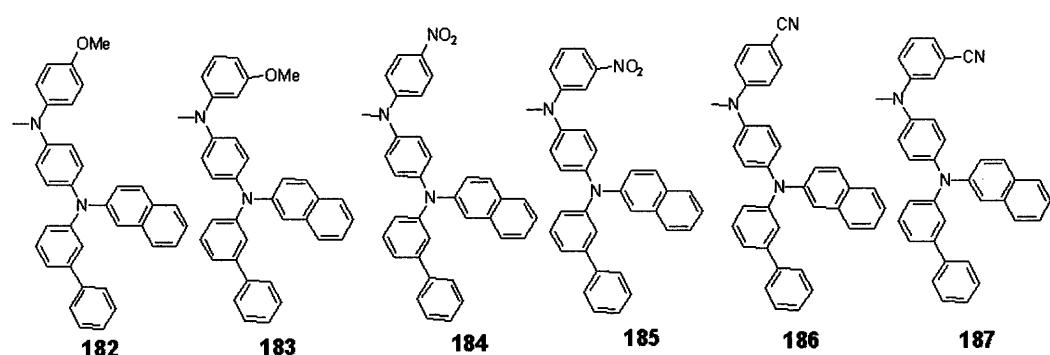
30



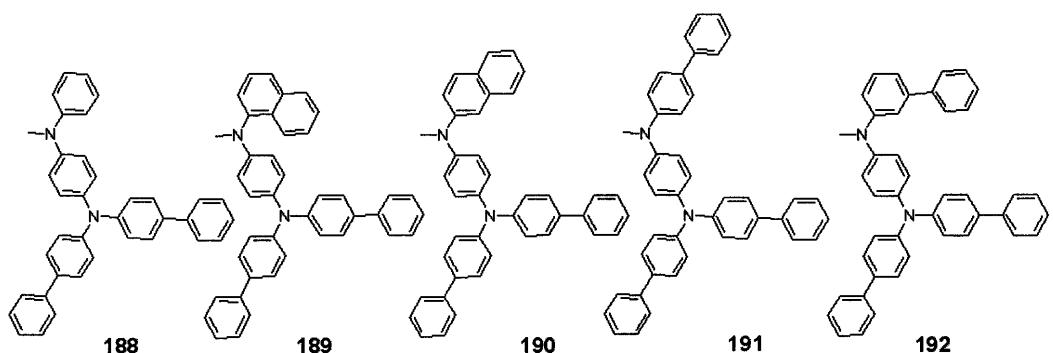
10



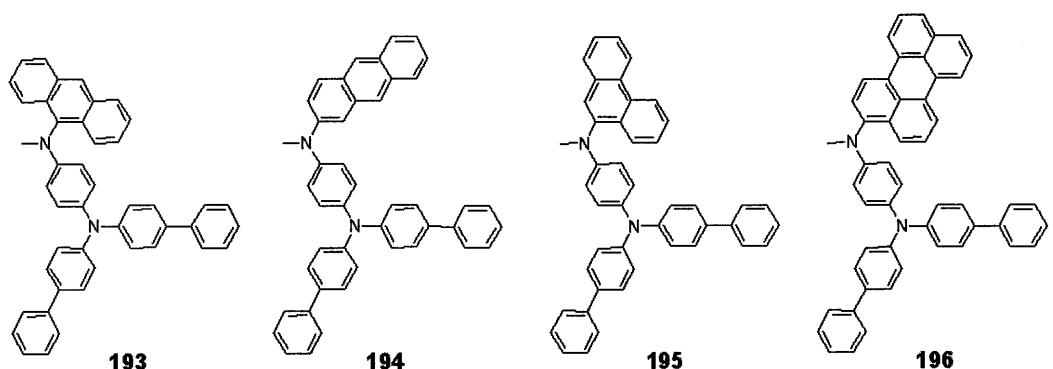
20



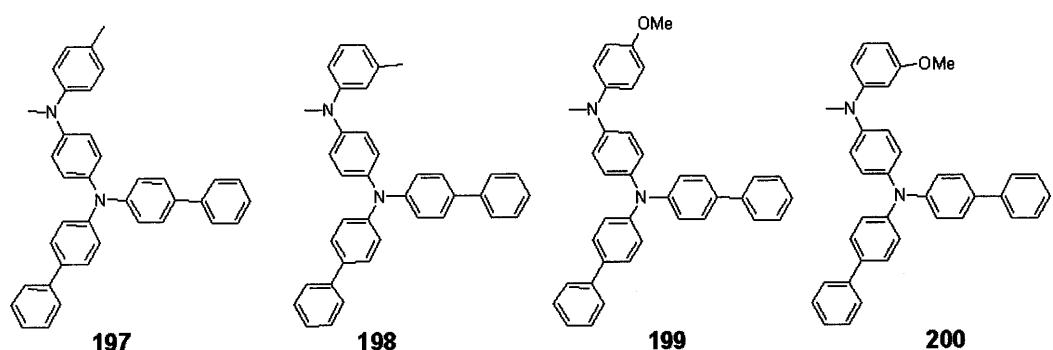
30



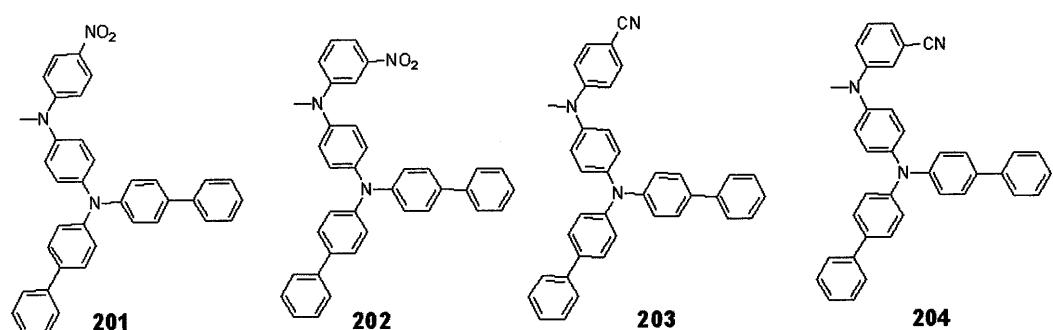
10



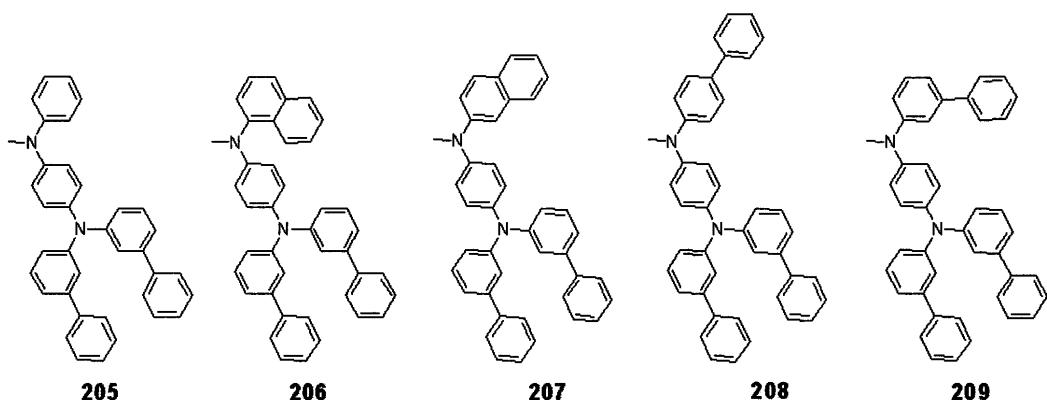
20



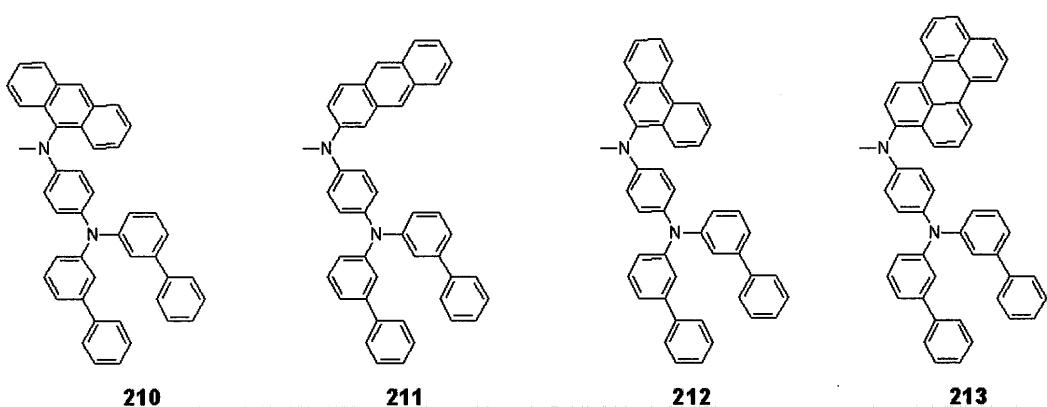
30



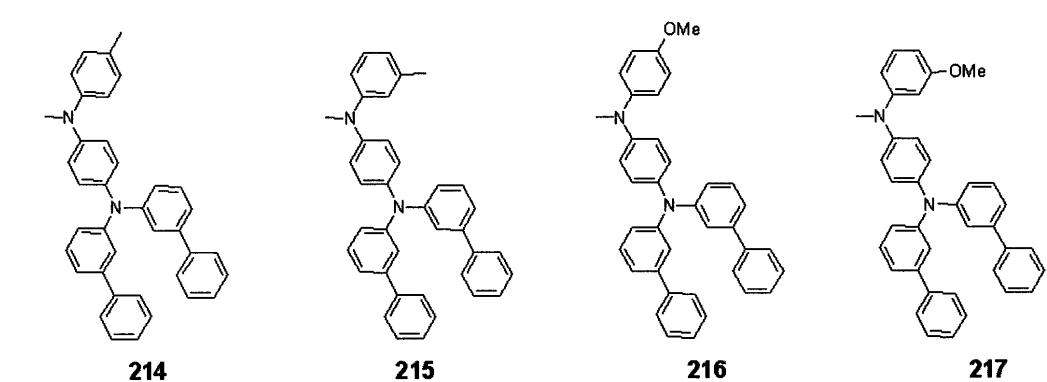
40



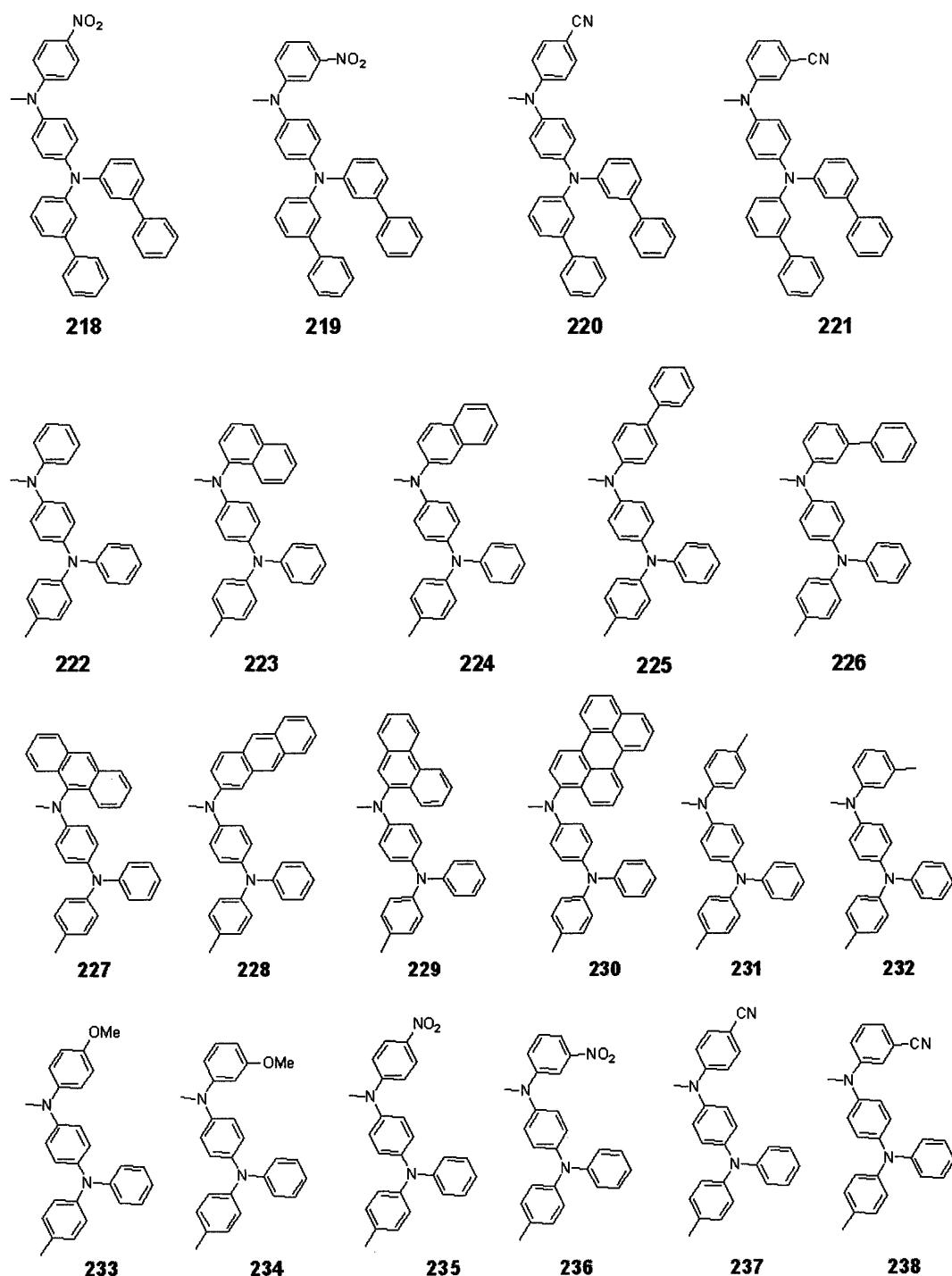
10

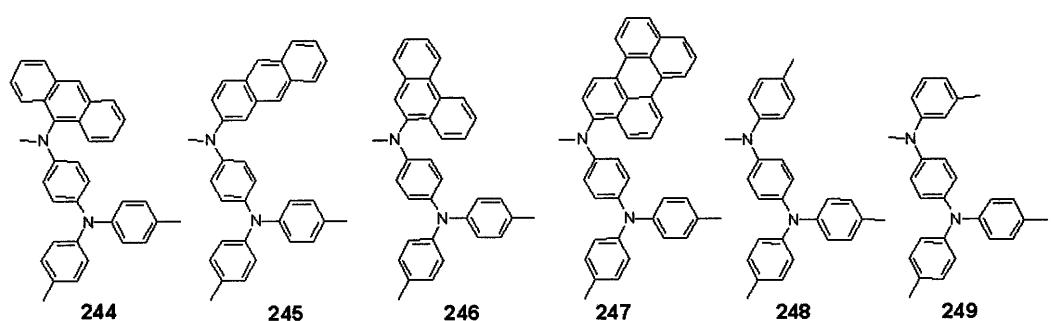
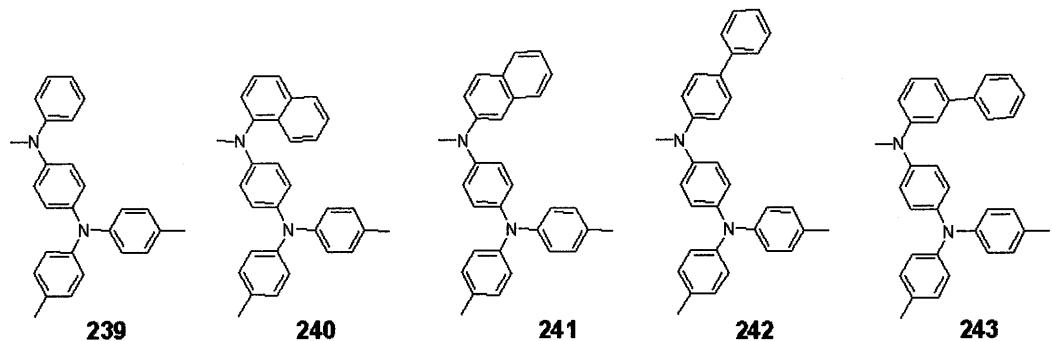


20

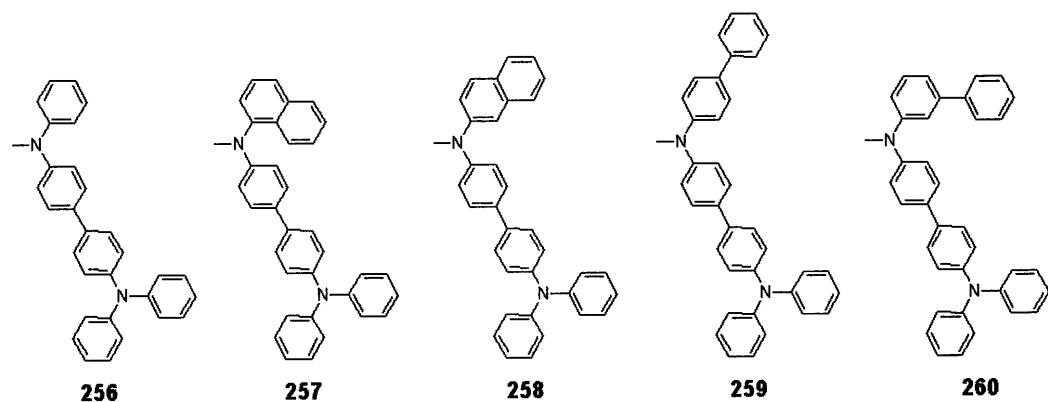
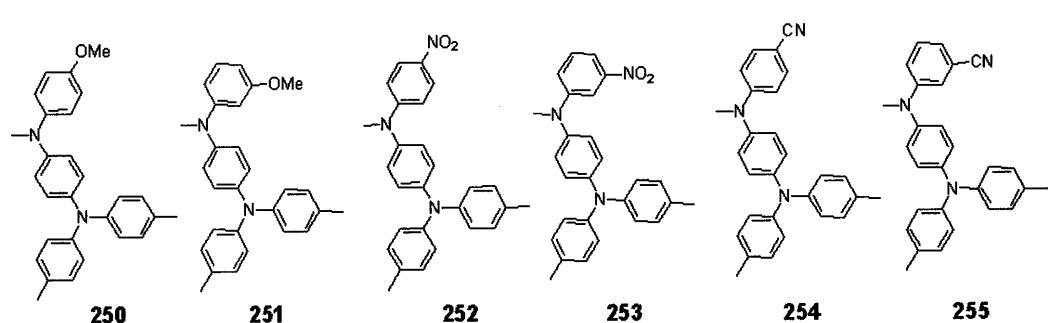


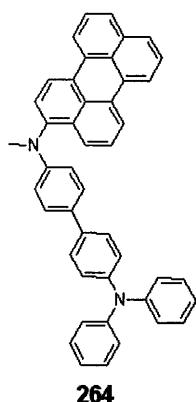
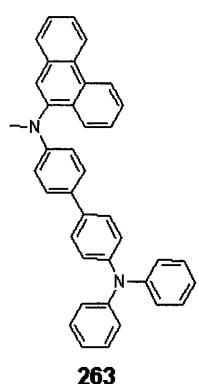
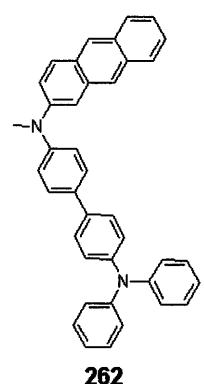
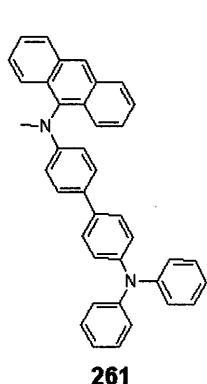
30



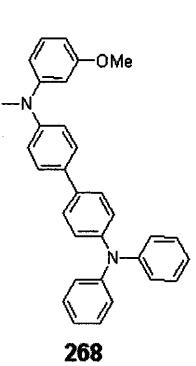
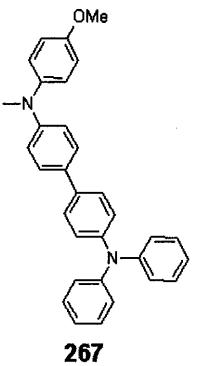
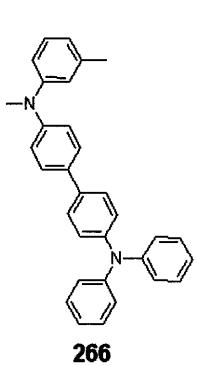
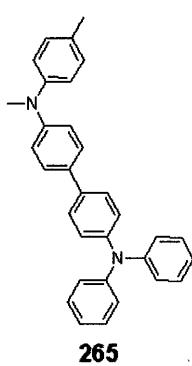


10

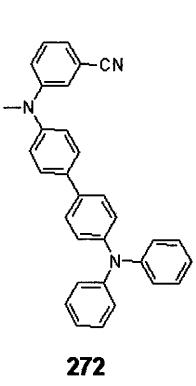
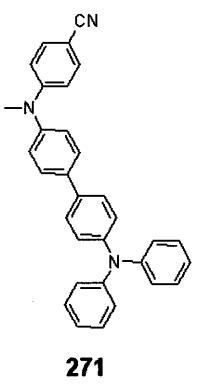
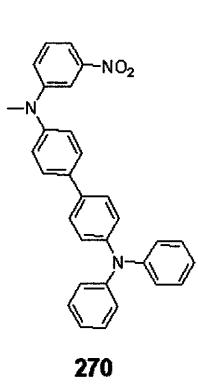
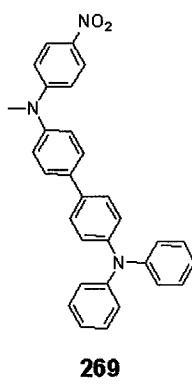




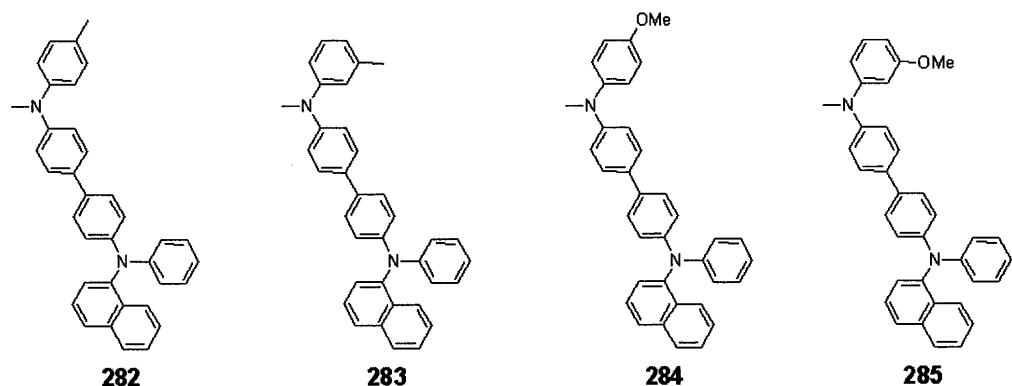
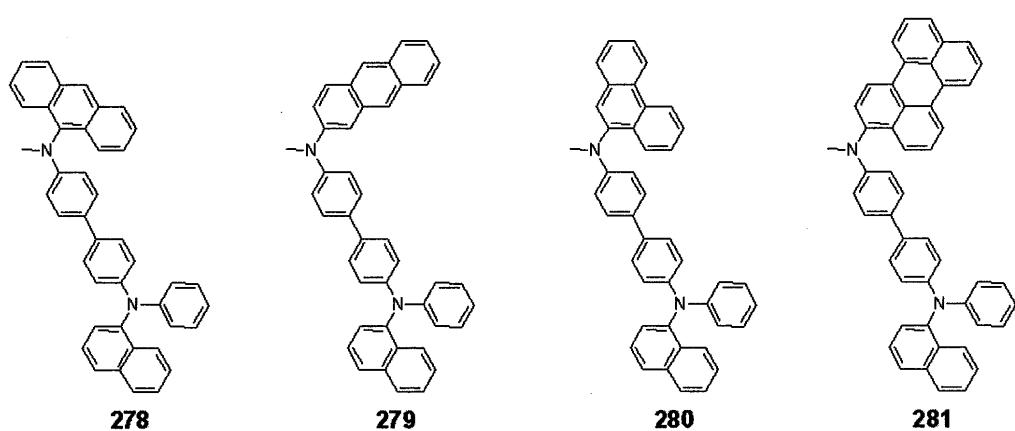
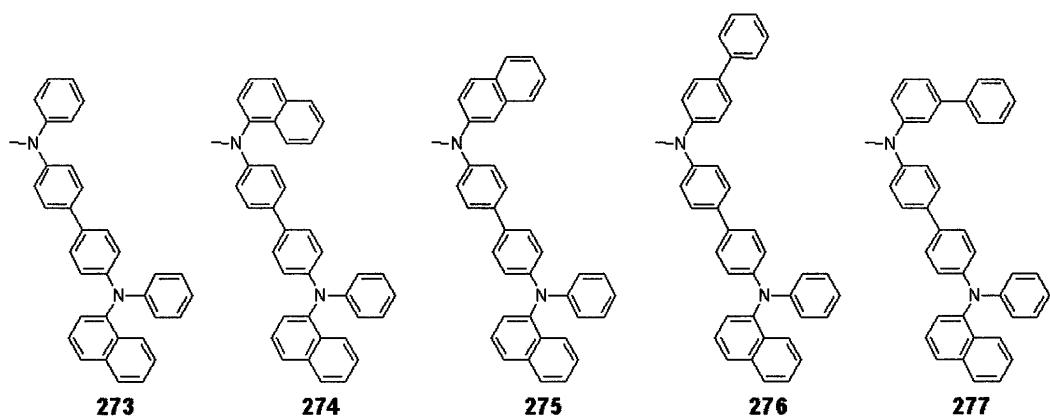
10

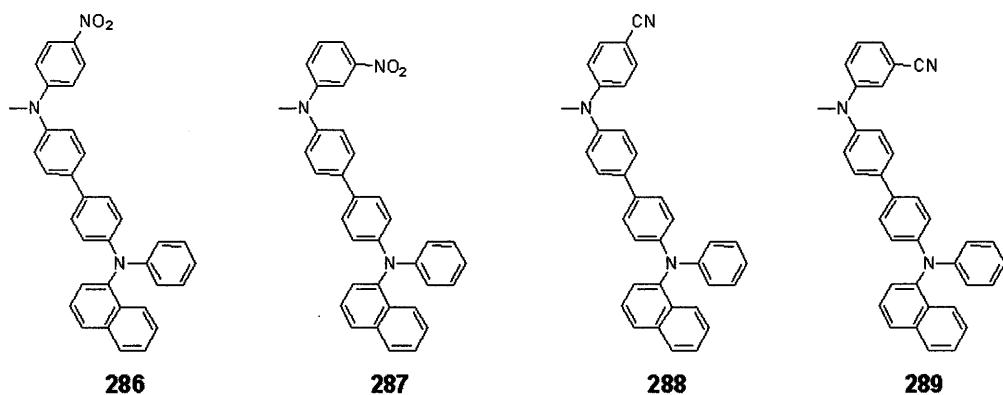


20

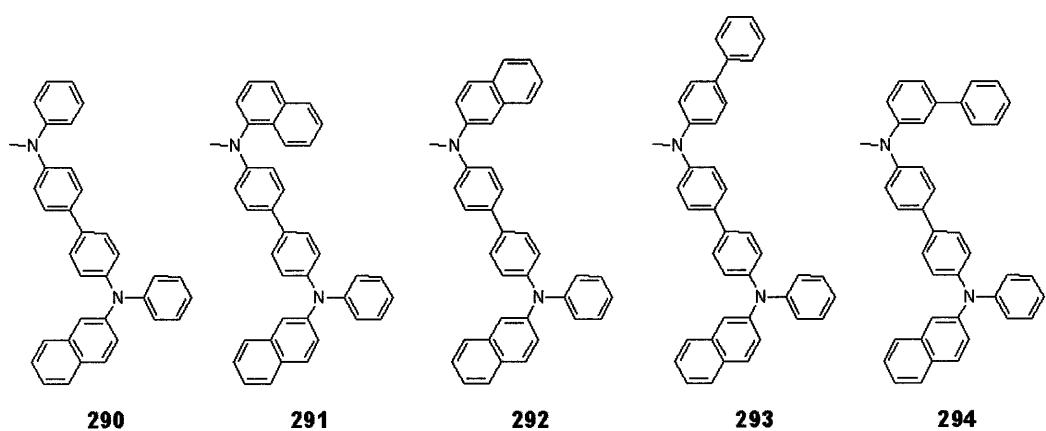


30

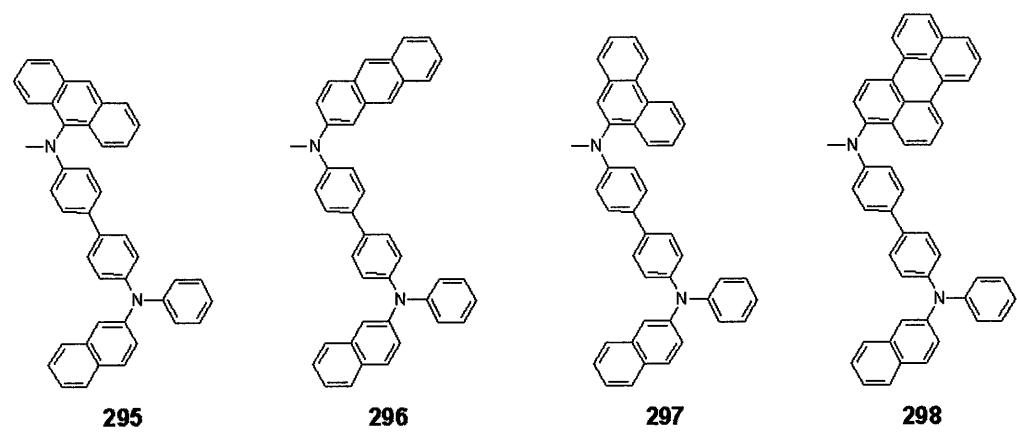




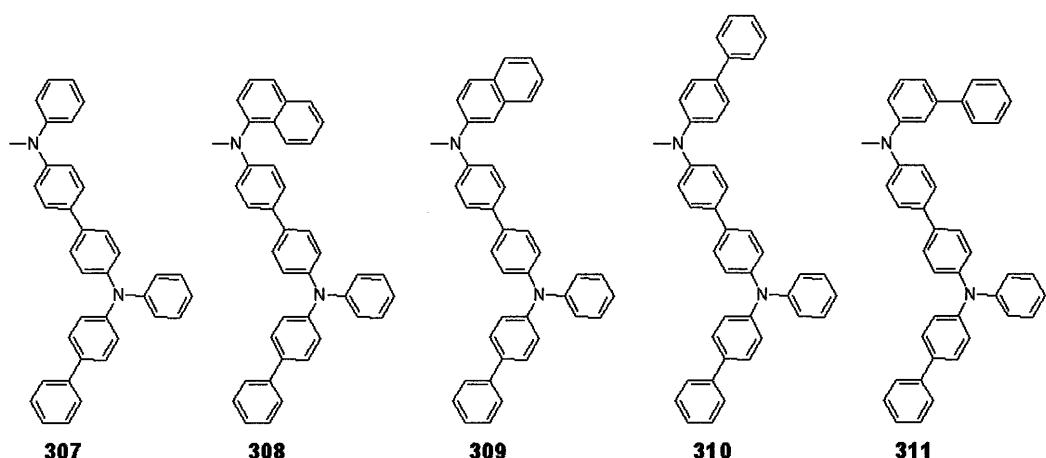
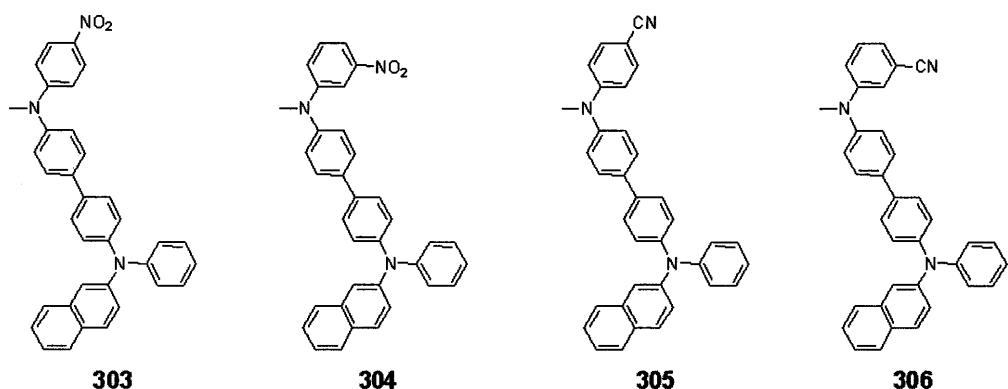
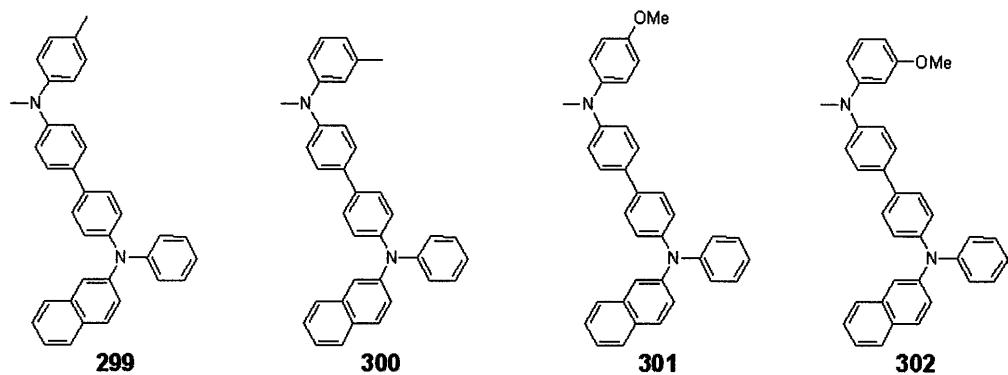
10

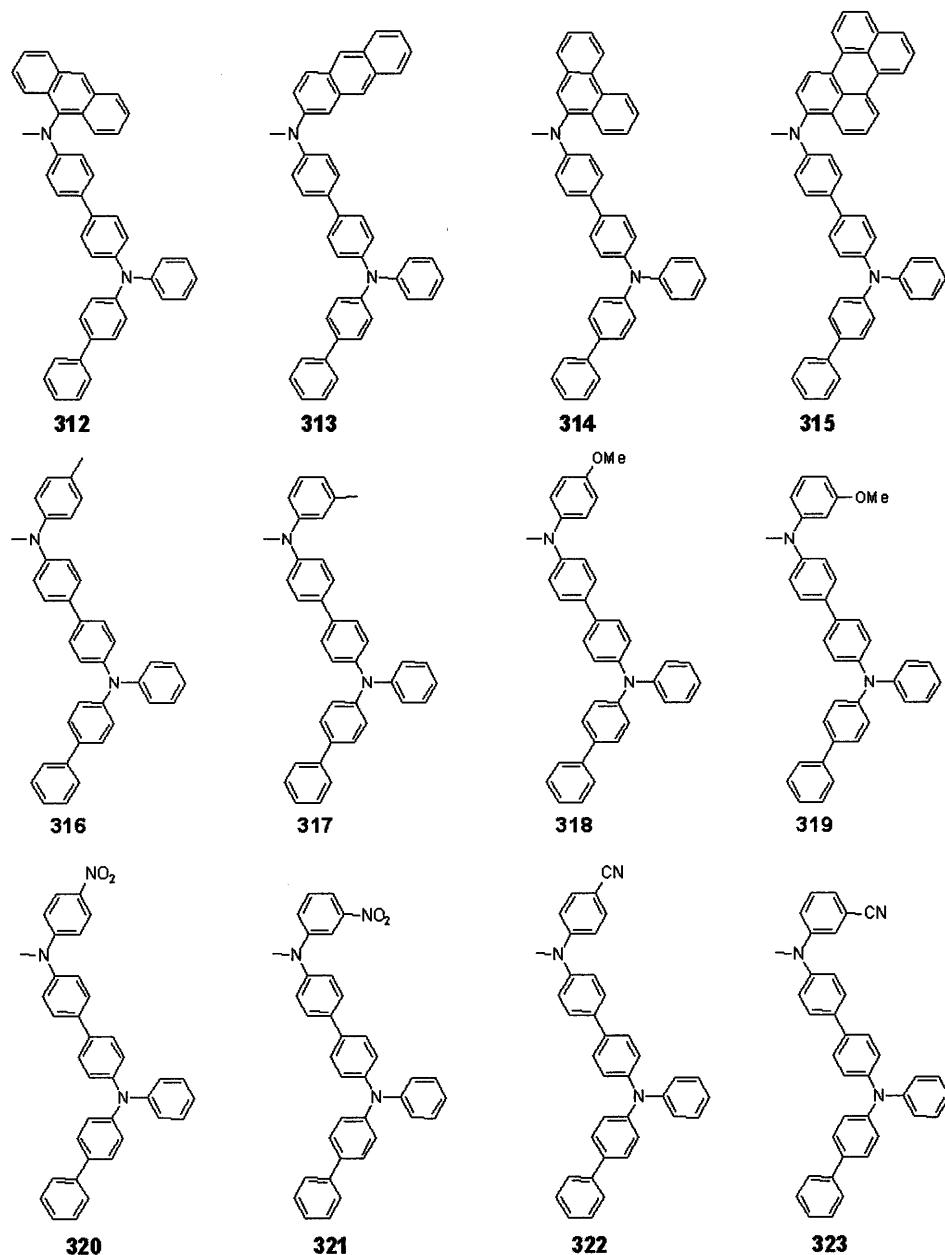


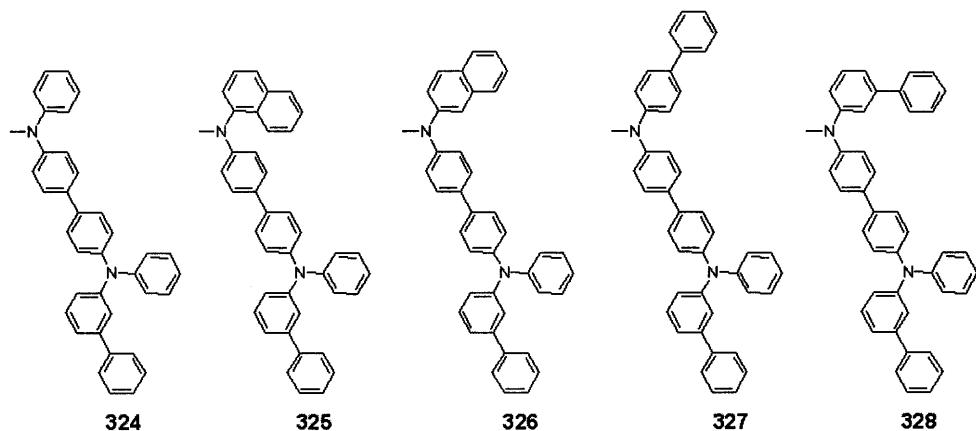
20



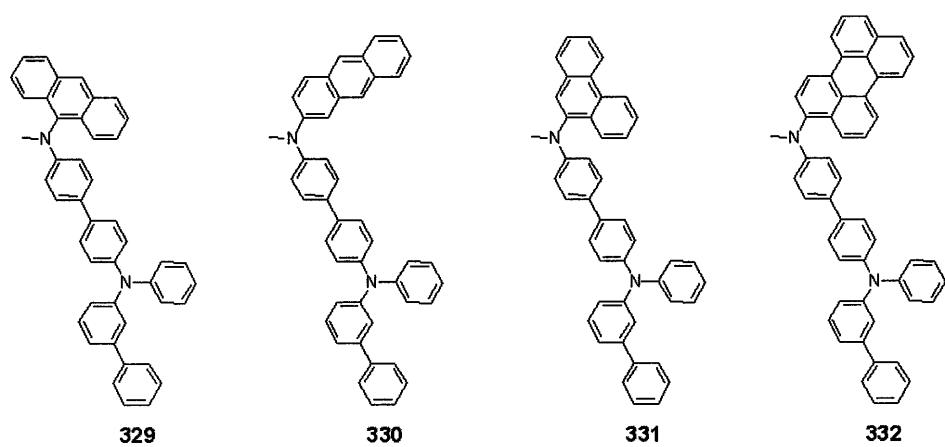
30



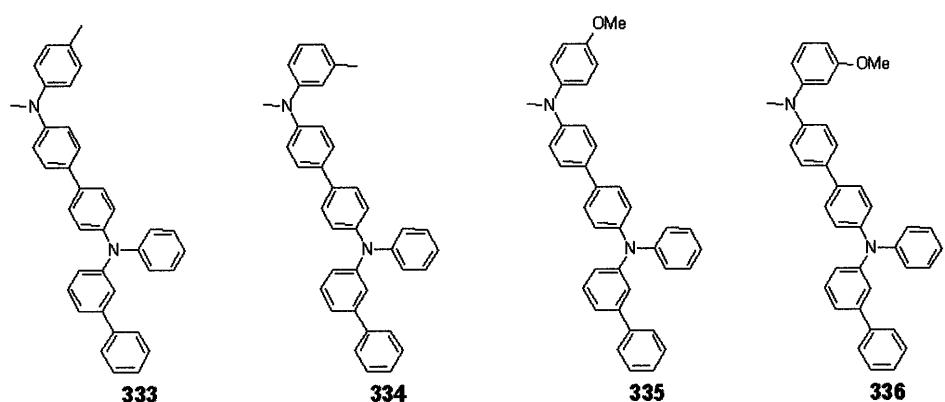




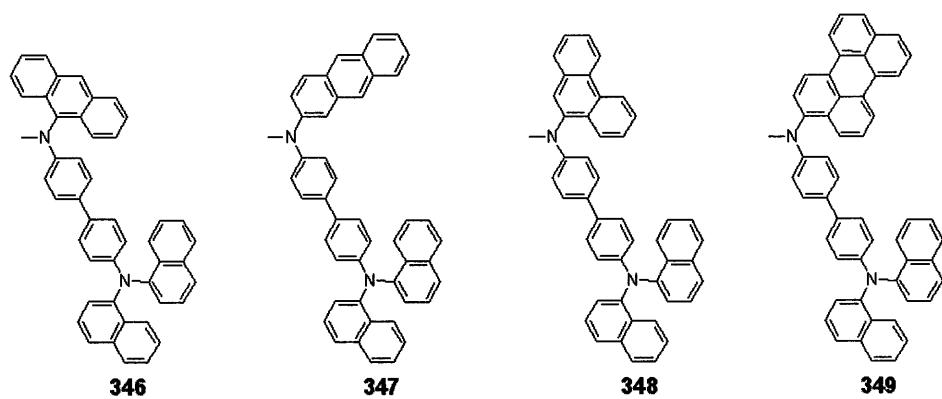
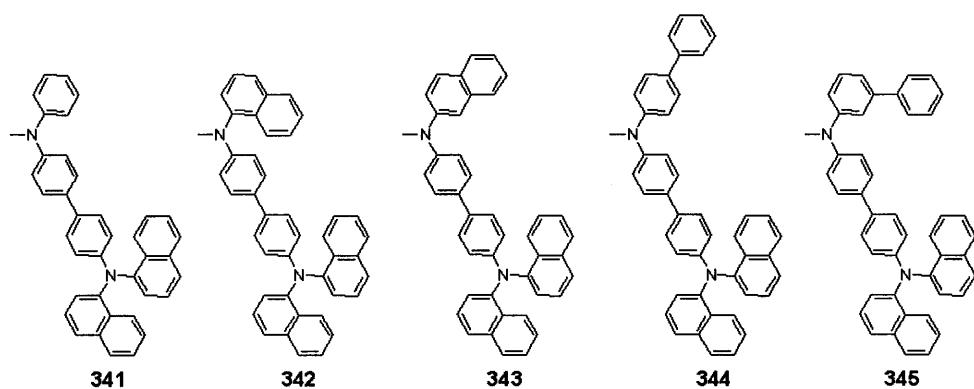
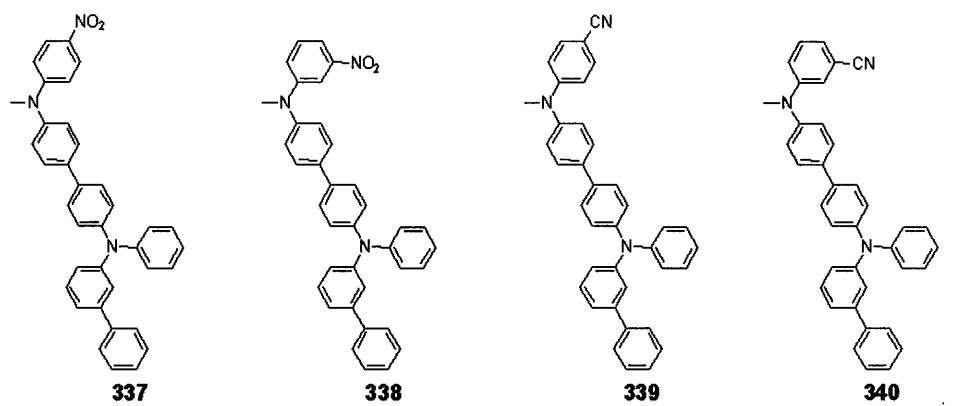
10

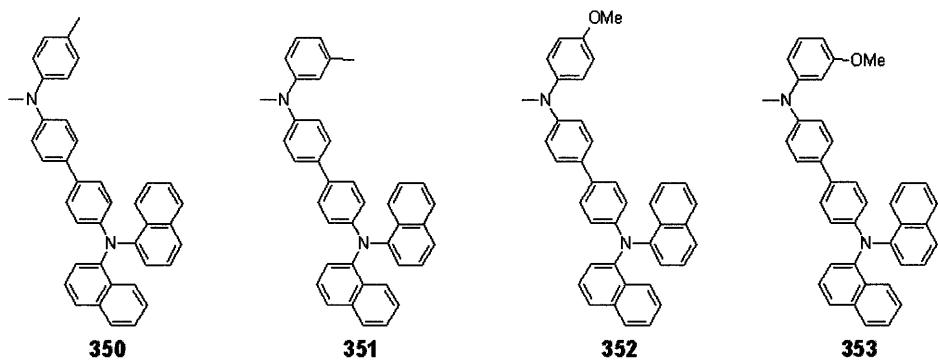


20

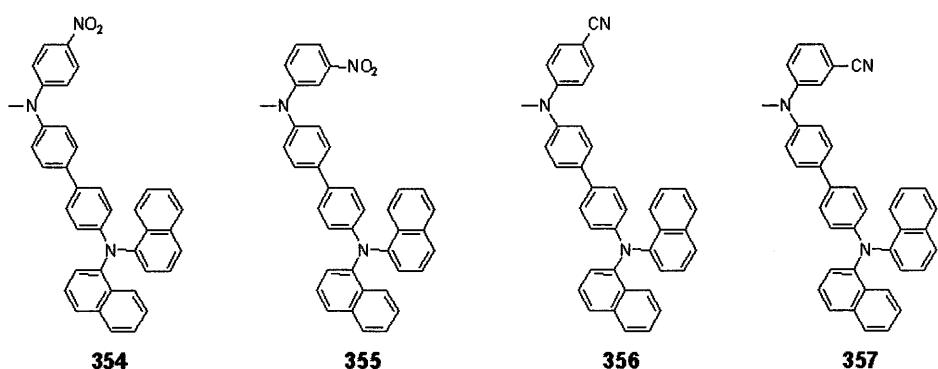


30

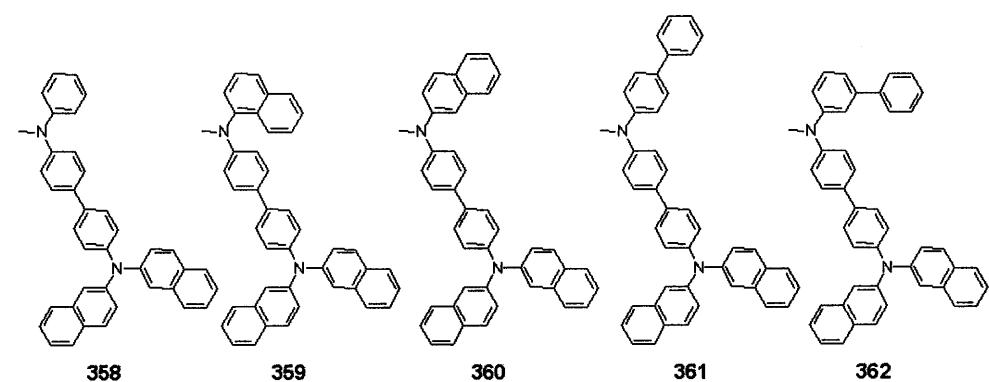




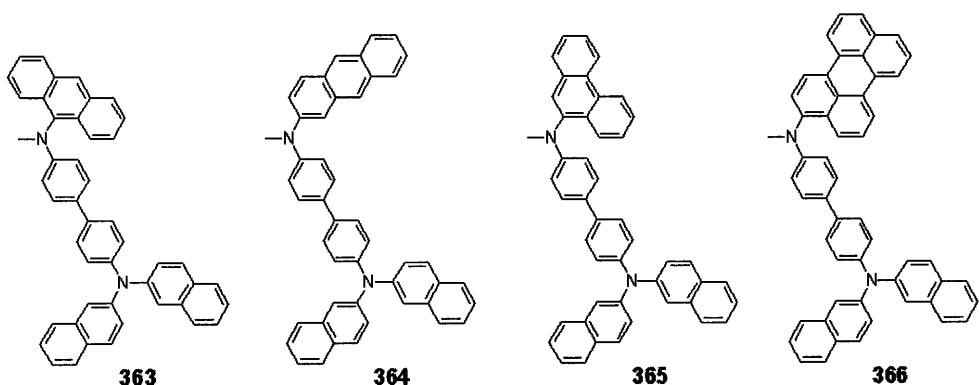
10



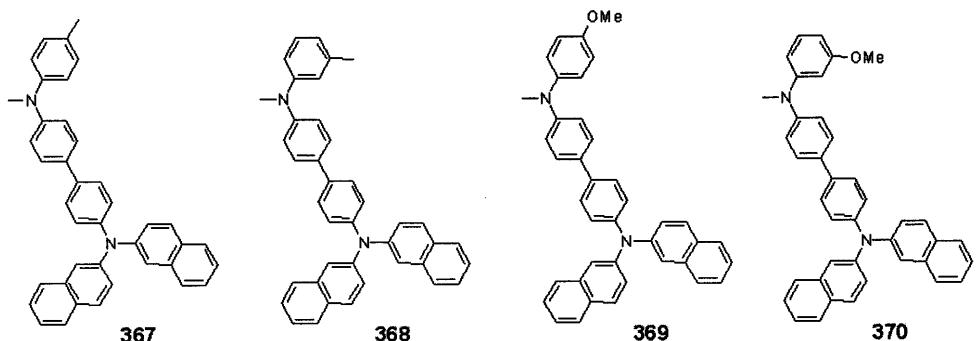
20



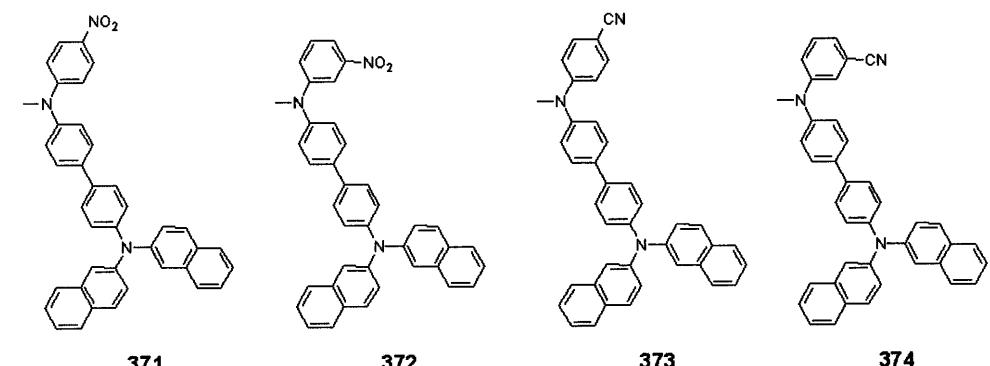
30



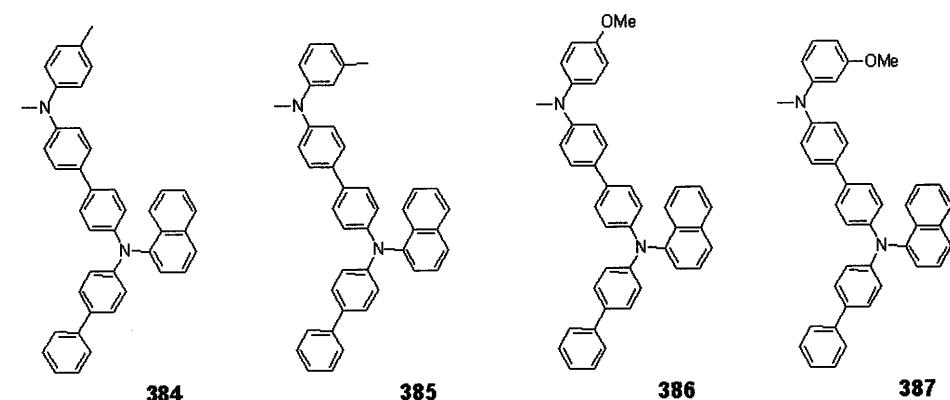
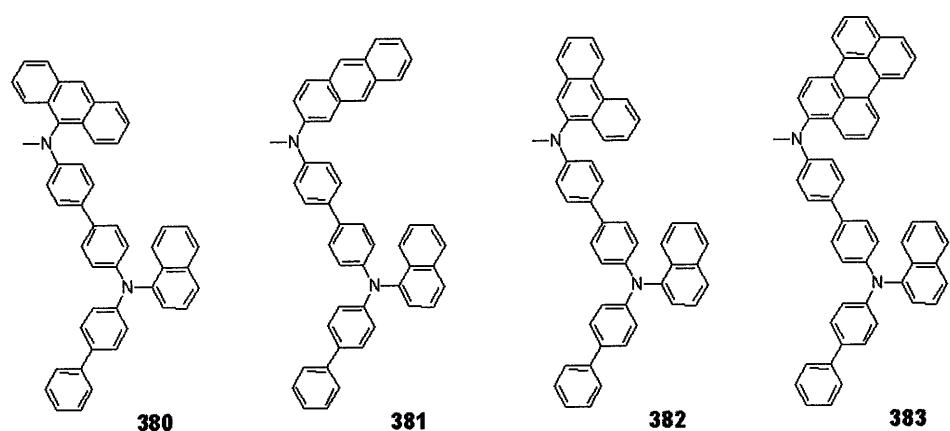
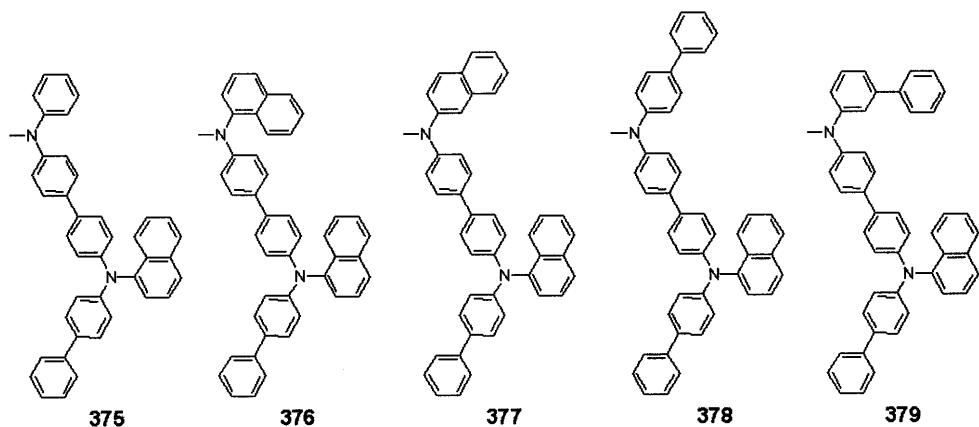
10

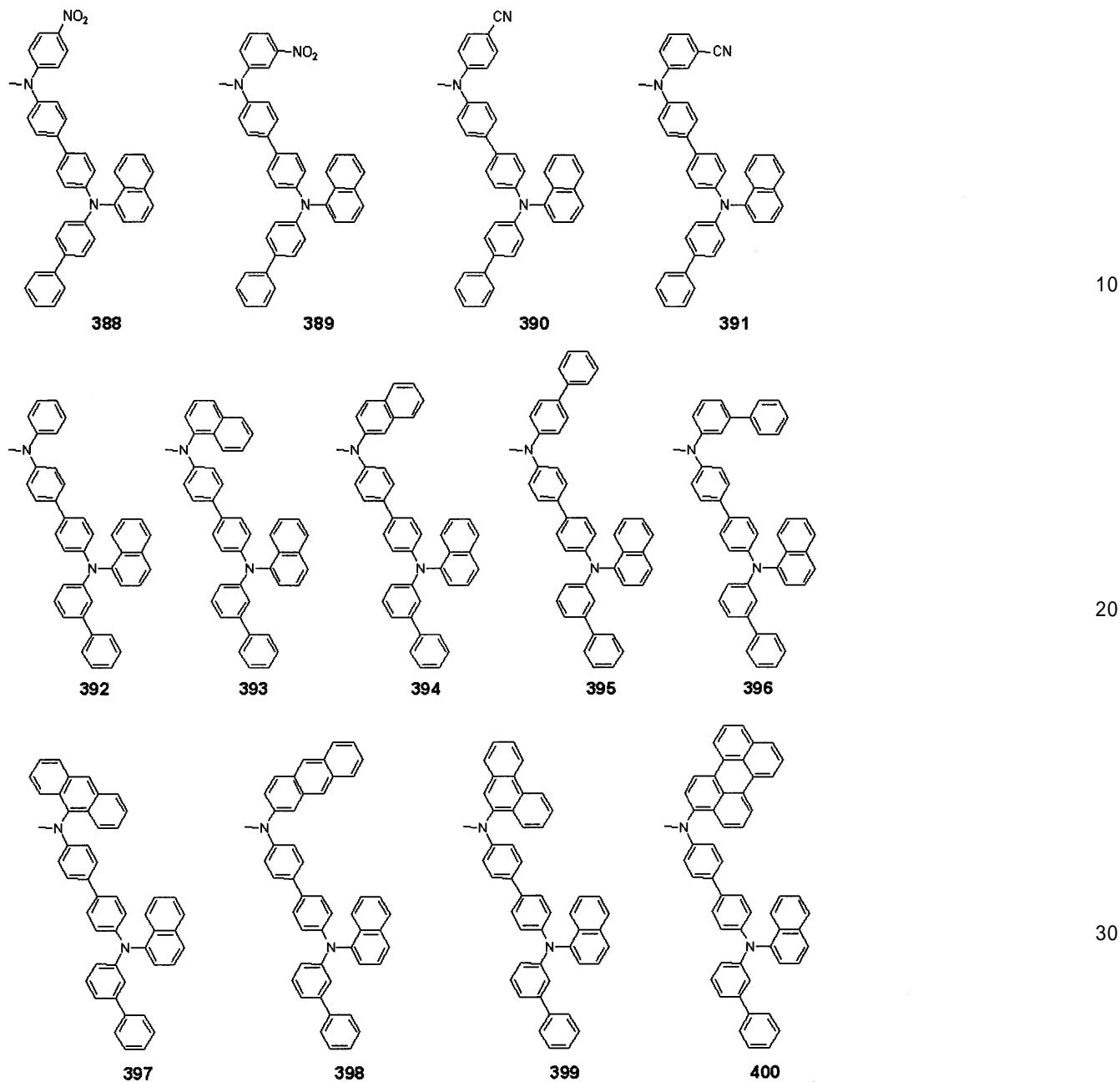


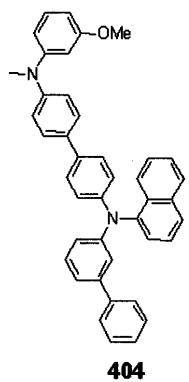
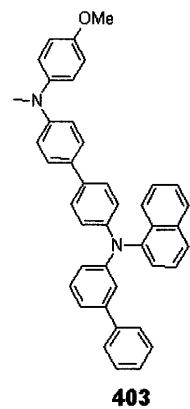
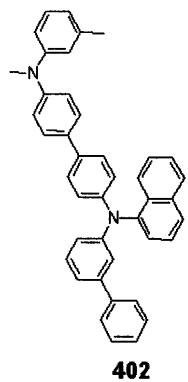
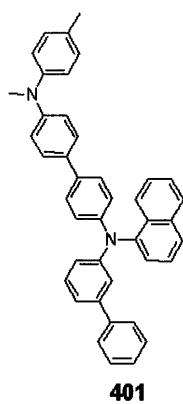
20



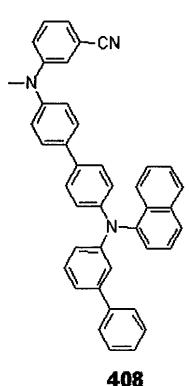
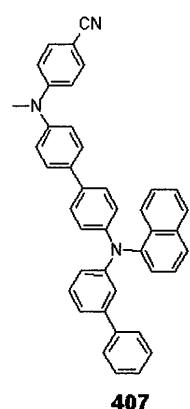
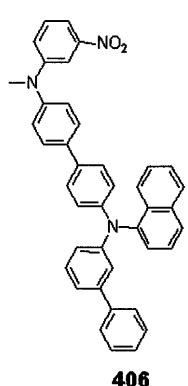
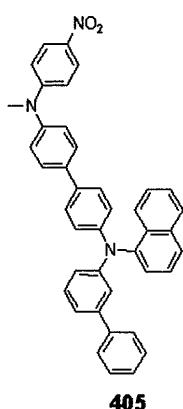
30



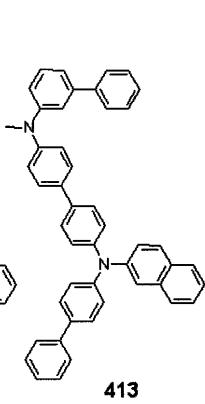
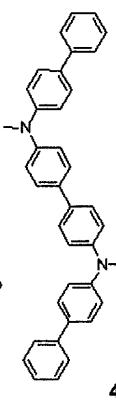
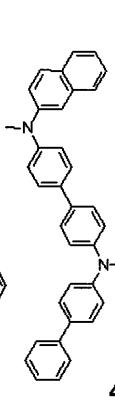
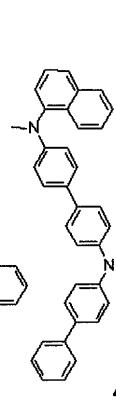
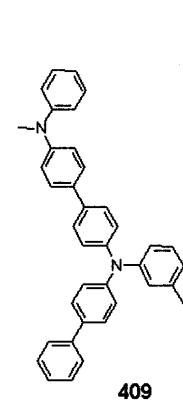




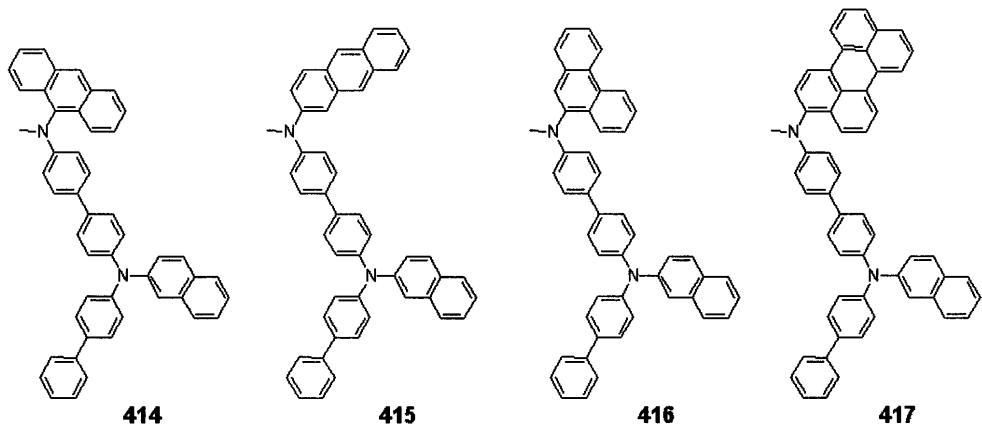
10



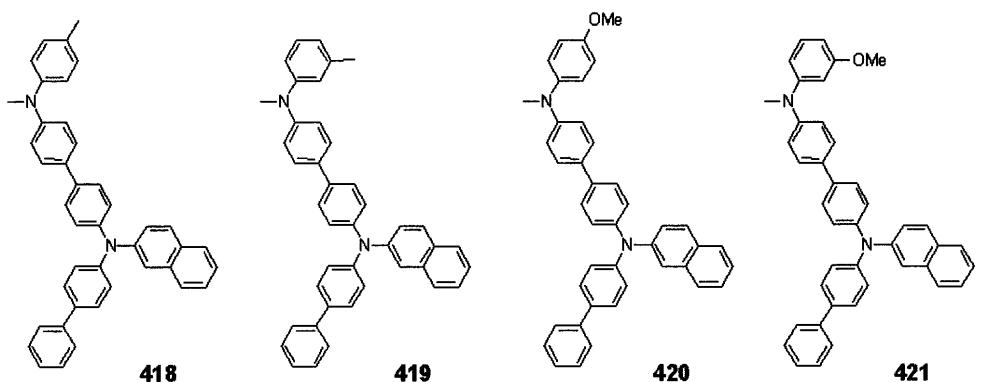
20



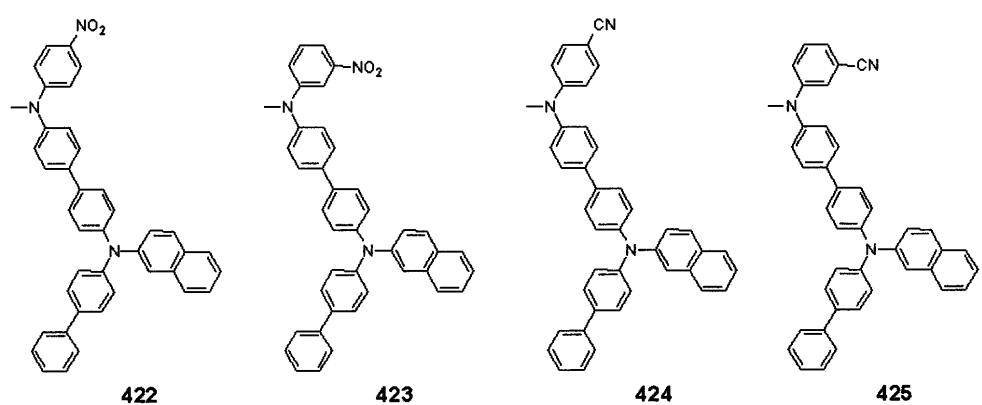
30



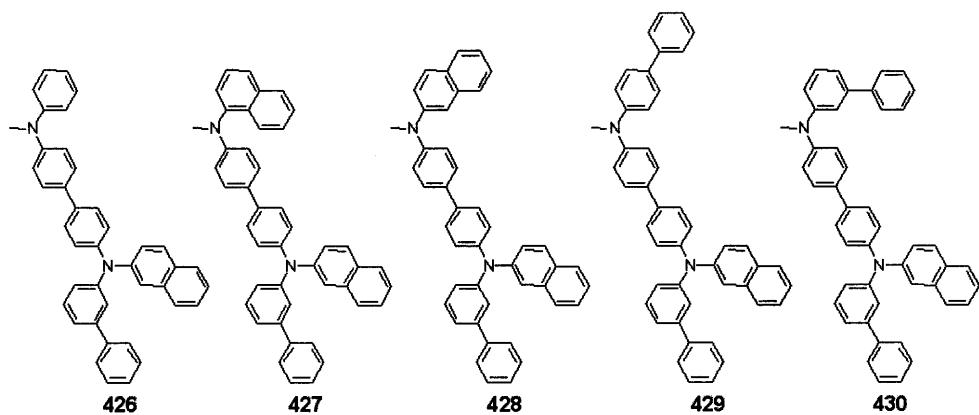
10



20



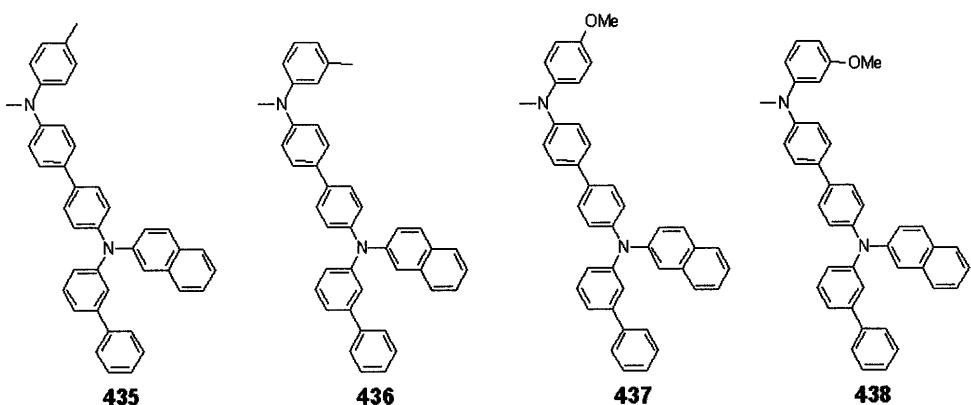
30

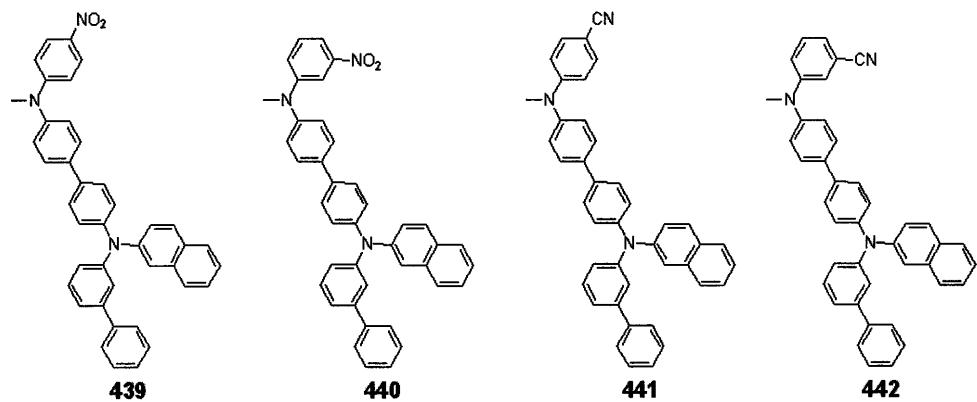


10

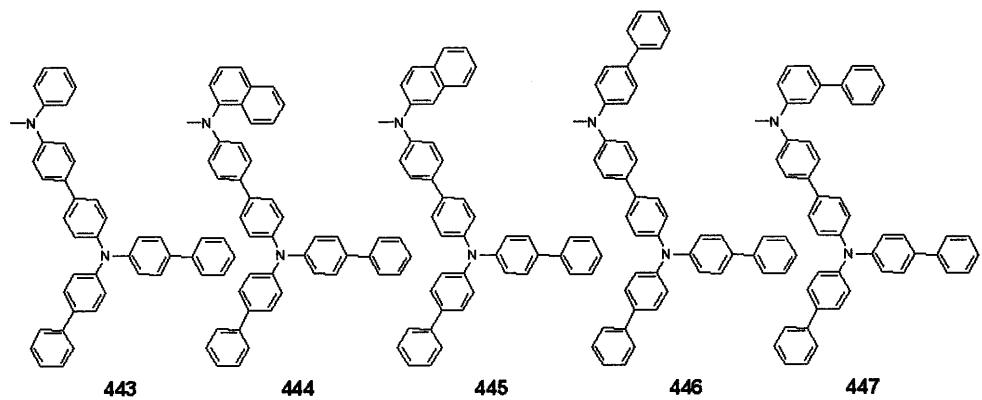
20

30

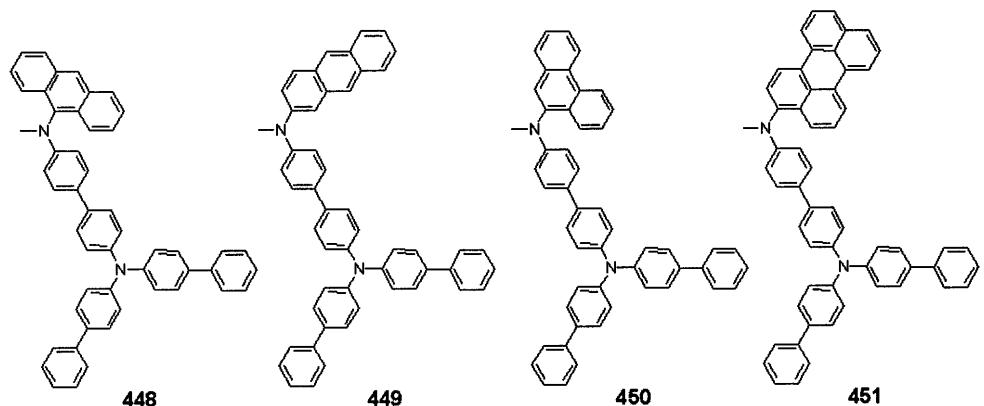




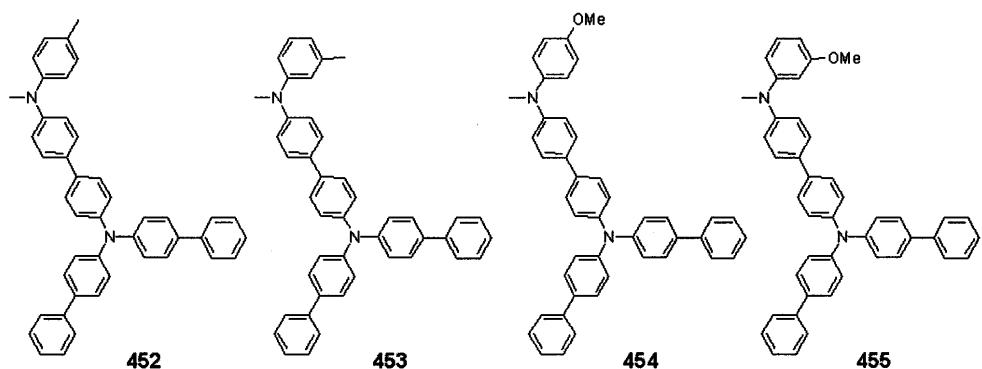
10



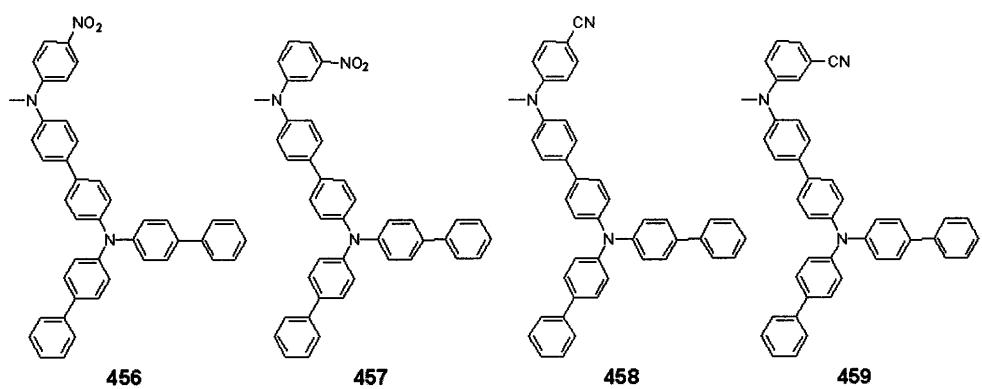
20



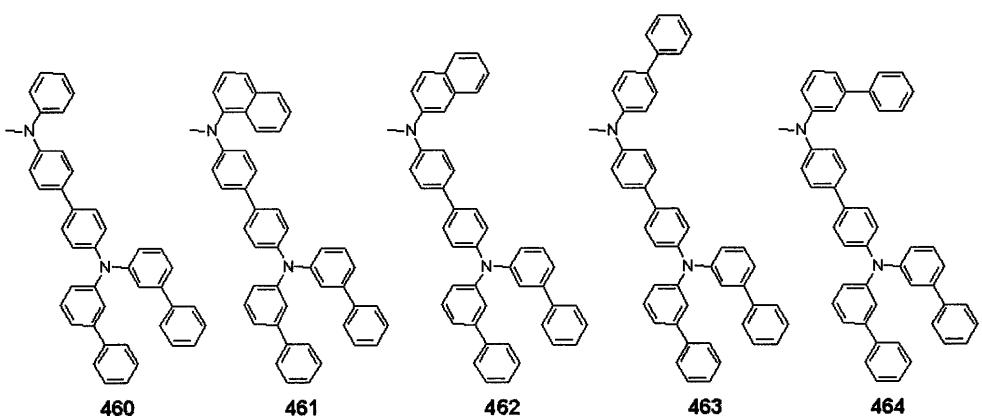
30



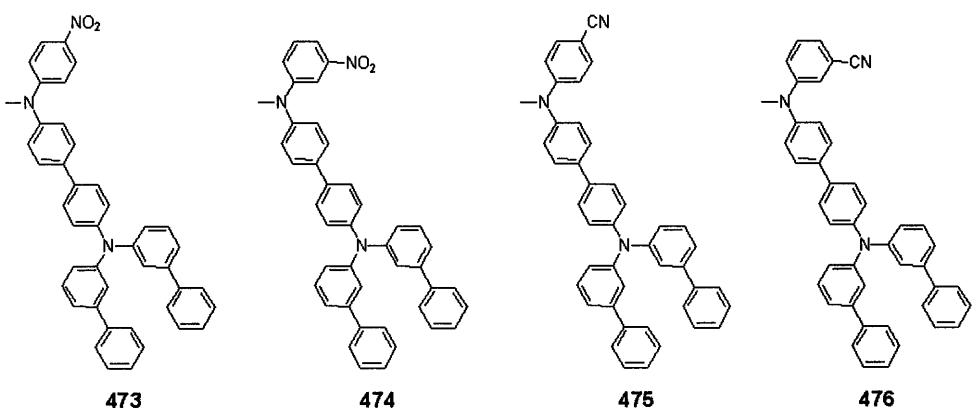
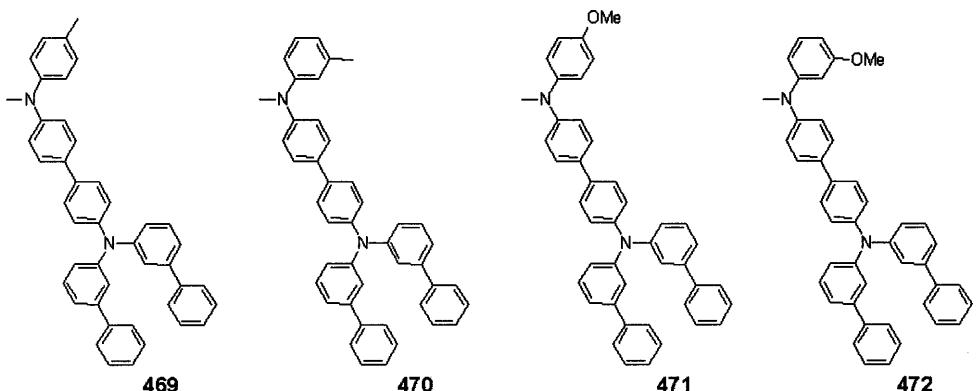
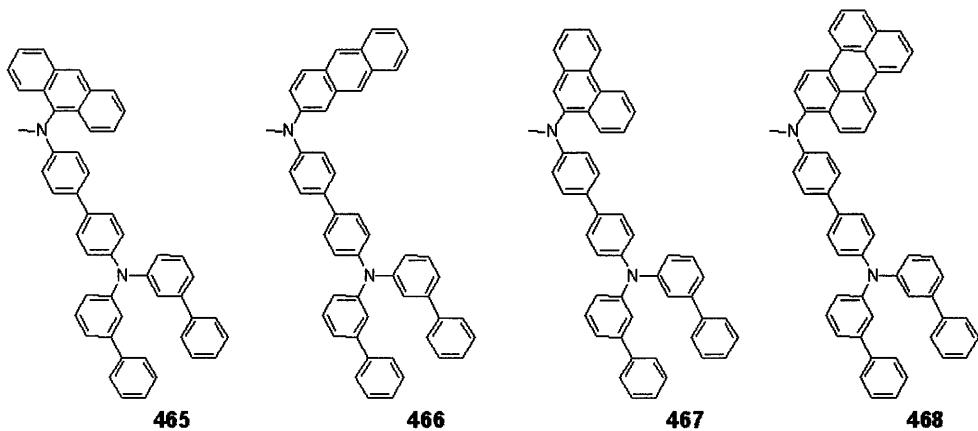
10



20



30



【0026】

以下、本発明について詳細に説明する。

【0027】

前記化学式1の化合物は、前記化学式1に示されたコア構造、すなわちアクリジン基とカルバゾール基とが融合した構造にフルオレン基がスピロ構造で結びついたコア構造に多様な置換体を導入することによって、有機発光素子で用いられる有機物層として用いるのに適する特性を有することができる。具体的に説明すれば次の通りである。

【0028】

前記化学式1の化合物のコアの立体構造は、下記のようにAとBの部分に分けて説明することができる。

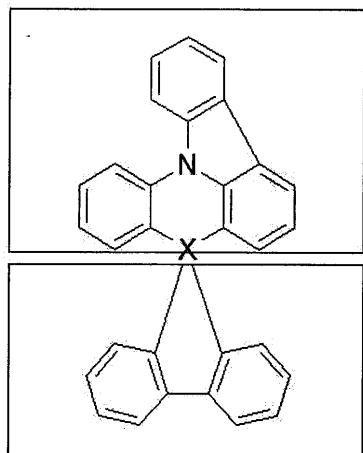
10

20

30

40

【化6】



B

A

10

20

30

40

【0029】

前記化学式1の化合物のコアは、Xを中心に空間的に平面Aと平面Bとが直角をなす立体構造を有し、ここでXを中心としてAとB部分の間の共役は生じない。また、B平面で窒素原子1つが3つのアリール基の間に位置することによって、B平面内に共役を制限する役割をする。

【0030】

化合物の共役の長さとエネルギー bandwidth ギャップとは密接な関係がある。具体的に、化合物の共役の長さが長いほどエネルギー bandwidth ギャップが小さくなる。前述した通り、前記化学式1の化合物のコアは制限された共役を含んでいるため、これはエネルギー bandwidth ギャップが大きい性質を有する。

【0031】

本発明では、上記の通りにエネルギー bandwidth ギャップが大きいコア構造のR1～R15およびZ1～Z2の位置に多様な置換基を導入することによって、多様なエネルギー bandwidth ギャップを有する化合物を合成することができる。通常、エネルギー bandwidth ギャップが大きいコア構造に置換基を導入してエネルギー bandwidth ギャップを調節することは容易であるが、コア構造がエネルギー bandwidth ギャップが小さい場合には置換基を導入してエネルギー bandwidth ギャップを大きく調節することが難しい。また、本発明では前記のような構造のコア構造のR1～R15およびZ1～Z4位置に多様な置換基を導入することによって、化合物のHOMOおよびLOMOエネルギー準位も調節することができる。

【0032】

また、前記のような構造のコア構造に多様な置換基を導入することによって、導入された置換基の固有特性を有する化合物を合成することができる。例えば、有機発光素子の製造時に用いられる正孔注入層物質、正孔輸送層物質、発光層物質、電子輸送層物質に主に用いられる置換基を前記コア構造に導入することによって、各有機物層で要求する条件を充足させる物質を合成することができる。例えば、前記化学式1の化合物は、コア構造にアリールアミン構造を含んでいるため、有機発光素子において正孔注入および/または正孔輸送物質としての適切なエネルギー準位を有することができる。本発明では、前記化学式1の化合物中の置換基により適切なエネルギー準位を有する化合物を選択して有機発光素子に用いることによって、駆動電圧が低く光効率の高い素子を実現することができる。

【0033】

また、前記コア構造に多様な置換基を非対称(Aをコア構造の一側にのみ固定)として導入することによって、エネルギー bandwidth ギャップを細かく調節することができ、一方で有機物間における界面での特性を向上するようにし、物質の用途を多様にすることができます。

【0034】

また、置換基Aに含まれたアミン数を2つ以上(Z1およびZ2がヘテロ芳香族アミン

50

化合物である場合、これら構造に含まれた窒素数は含まない)として固定する場合、HOMO、LUMOのエネルギー準位およびエネルギー・バンドギャップを細かく調節可能であり、一方で有機物間における界面の特性を向上するようにし、物質の用途を多様にすることができる。

【0035】

また、前記化学式1の化合物は、スピロ結合による空間的構造が多様な置換基を導入して有機物の三次元構造を調節することによって、有機物内の-相互作用を最小化する構造を有するようにして、エキシマ(excimer)の形成を抑制することもできる。

【0036】

エネルギー・バンドギャップおよびエネルギー・準位と関連して具体的な例をあげれば、化学式2-2の化合物は化学式1の構造に、通常、正孔輸送物質や正孔注入物質に導入されるアリールアミンが導入された化合物であって、HOMOが5.31eVであるため、正孔注入層や正孔輸送層として用い易いエネルギー・準位を有する。一方、化学式2-1の化合物のバンドギャップは、相変らず2.99eVとして、通常の正孔輸送層物質として用いられるNPBのバンドギャップと比べて非常に大きく、これに伴ってこの化合物のLUMO値も約2.32eVと非常に高い。このように、高いLUMO値を有する化合物を正孔輸送層として用いる場合、これは発光層として用いられる物質のLUMOとのエネルギーの壁を高くすることによって、電子が発光層から正孔輸送層に流入することを防ぐことができる。したがって、このような化合物は既に使われたNPB(HOMO 5.4eV、LUMO 2.3eV、エネルギー・ギャップ 3.1eV)等に比べて、有機発光素子の発光効率を向上させられる。本発明において、エネルギー・バンドギャップは、UV-VISスペクトルによって計算する一般的な方法を用いて計算した。

【0037】

また、前記化学式1の化合物は、安定した酸化還元特性を示す。酸化還元に対する安定性は、CV(cyclic voltammetry)方法を用いて確認することができる。具体的な例として、前記化学式2-1の化合物は数回の反復酸化電圧を加えた時、同一の電圧で酸化が生じて同じ電流量を示すことが明らかになり、これは前記化合物が酸化に対する安定性に優れていることを示す。

【0038】

一方、前記化学式1の化合物はガラス遷移温度(Tg)が高く、熱的安定性に優れている。例えば、化学式2-1の化合物はガラス遷移温度が150℃であって、既に一般的に用いられるNPB(Tg: 96℃)に比べて顕著に高いことが分かる。このような熱的安定性の増加は、素子に駆動安定性を提供する重要な要因となる。

【0039】

また、前記化学式1の化合物は、有機発光素子の製造時の真空蒸着法だけでなく、溶液塗布法によって有機物層として形成することができる。ここで、溶液塗布法というのは、スピンドローティング、ディップコーティング、インクジェットプリント、スクリーンプリント、スプレー法、ロールコーティングなどを意味するが、これらだけに限定されるものではない。

【0040】

本発明のスピロ構造の化合物は、リチオ化(lithiation)されたアリール基とケト基とを反応させて得た3次アルコールを酸触媒下にて加熱すれば、水が蒸発しながら六角形の環構造を形成する方法を用いて製造することができる。このような製造方法は当技術分野でよく知られている方法であって、当業者は前記製造方法の条件を変更して前記化学式1の化合物を製造することができる。具体的な製造方法は後述する製造例に記載した。

【0041】

本発明の有機発光素子は、有機物層中の1層以上が本発明の化合物、すなわち前記化学式1の化合物を含むことを除いては当技術分野で知られている材料と方法によって製造することができる。

10

20

30

40

50

【0042】

本発明の有機発光素子の有機物層は、断層構造としてなされることもできるが、2層以上の有機物層が積層された多層構造としてなされることもできる。例えば、本発明の有機発光素子は有機物層であって、正孔注入層、正孔輸送層、発光層、電子輸送層、電子注入層などを含む構造を有することができる。しかし、有機発光素子の構造は、ここに限定されず、さらに少ない数の有機物層を含むことができる。

【0043】

そして、本発明の有機発光素子は、例えば基板上に第1電極、有機物層および第2電極を順次積層させることによって製造することができる。この時、スパッタリング法や電子ビーム増発法(e-beam evaporation)のようなPVD(Physical Vapor Deposition)方法などを用いることができるが、これら方法だけに限定されるものではない。

【0044】

前記化学式1の化合物の製造方法およびこれらを用いた有機発光素子の製造は、以下の製造例および実施例で具体的に説明する。しかし、下記製造例および実施例は、本発明を例示するためのものであり、本発明の範囲がこれらによって限定されるものではない。

【発明の実施のための形態】

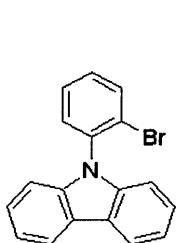
【0045】

前記化学式1として代表される有機化合物の合成方法とこれを用いた有機電気発光素子の製造は、以下の実施例および比較例によってより具体的に説明される。しかし、これらの実施例は本発明を例示するためのものであって、本発明の範囲がこれらだけに限定されるものではない。

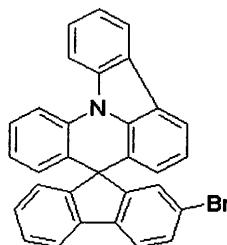
【0046】

前記化学式1に表示される化合物の合成のために、下記化学式a～cの化合物を出発物質として用いることができる。

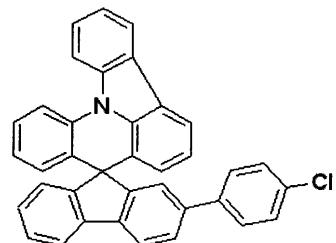
【化7】



[化学式 a]



[化学式 b]



[化学式 c]

【0047】

<製造例1>化学式aとして示される出発物質の製造

カルバゾール(carbazole、1.672g、10mmol)、1-ブロモ-2-ヨードベンゼン(1-bromo-2-iodobenzene、1.5ml、12mmol)、炭酸カリウム(K₂CO₃、2.7646g、20mmol)、ヨウ化銅(CuI、95mg、0.5mmol)およびキシレン25mlを窒素の雰囲気下で還流(reflux)した。常温に冷却した後に生成物をエチルアセテートで抽出し、無水硫酸マグネシウム(MgSO₄)によって水分を除去した後に減圧下において溶媒を除去した。ヘキサン溶媒を用いてシリカゲルコラムを通過させ、化合物を得た後、溶媒を減圧下において除去し、真空乾燥させて所望する白色固体の前記化合物(800mg、25%収率)を得た。MS: [M+H]⁺ = 323。

【0048】

<製造例2>化学式bとして示される出発物質の製造

化学式aとして示される出発物質4.19g(13mmol)を精製したTHF 50mlに溶かした後、-78℃でn-BuLi(2.5M in hexane)4.8

10

20

30

40

50

m 1 (1 2 m m o l) をゆっくり滴加した。同一温度で 4 5 分間攪拌した後、2 - ブロモ - 9 - フルオレノン 2 . 5 9 g (1 0 . 0 m m o l) を加えた。同一温度で一時間攪拌した後、常温に温度を上げて 2 時間さらに攪拌した後、N H 4 C 1 水溶液で反応を終了した。エチルエーテルを加えて有機物を抽出した後、水を除去して有機溶媒を除去し、黄色固体を得た。得られた固体をエタノールに分散させた後、攪拌した後に濾過し、真空乾燥して 4 . 5 g の中間体を得た。得られた固体を 4 0 m l のアセト酸に分散させて濃い硫酸 1 2 滴を加えた後、3 時間の間還流した。常温に冷却した後に得られた固体を濾過し、エタノールで洗った後に真空乾燥して 3 . 9 8 g (8 2 . 2 % 収率) の生成物を得た。M S : [M + H] ⁺ = 4 8 4 。

【 0 0 4 9 】

10

< 製造例 3 > 化学式 c として示される出発物質の製造

化学式 b として示される出発物質 (5 . 0 g 、 1 0 . 3 2 m m o l) を T H F 4 0 m l に完全に溶かし、4 - クロロ - フェニルボロン酸 (2 . 4 2 g 、 1 5 . 4 8 m m o l) 、 2 M 炭酸カリウム溶液、テトラキス (トリフォニルホスフィン) パラジウム (0) (0 . 3 1 m m o l 、 0 . 3 6 g) 、エタノール 1 0 m l 入れて 2 4 時間の間還流する。反応が終わった後に常温に冷却させて濾過する。水とエタノールで何度も洗う。エタノールで再結晶化して真空乾燥し、化合物 (4 . 9 7 g 、 収率 9 3 %) を得た。M S : [M + H] ⁺ = 5 1 5 。

【 0 0 5 0 】

20

< 実施例 1 > 化学式 2 - 2 として示される化合物の製造

1) 化学式 2 - 2 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4 - (N - フェニル - N - フェニルアミノ) フェニル - 1 - ナフチルアミン) : 4 - ブロモフェニル - N - フェニル - N - フェニルアミン 1 5 . 0 g (4 6 . 3 m m o l) と 1 - ナフチルアミン 7 . 2 9 g (5 0 . 9 m m o l) をトルエン 2 0 0 m l に溶解させ、 t e r t - プトキシドナトリウム 1 3 . 3 4 g (1 3 8 . 8 m m o l) 、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0 . 5 3 g (0 . 9 3 m m o l) 、 5 0 w t % トリ - t e r t - ブチルホスフィントルエン溶液 0 . 5 6 m l (1 . 3 9 m m o l) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 1 0 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (1 3 g 、 収率 7 3 %) を得た。M S : [M + H] ⁺ = 3 8 6 。

2) 化学式 b 5 . 0 0 g (1 0 . 3 m m o l) と 4 - (N - フェニル - N - フェニルアミノ) フェニル - 1 - ナフチルアミン 4 . 7 8 g (1 2 . 4 m m o l) をトルエン 5 0 m l に溶解させ、 t e r t - プトキシドナトリウム 5 . 8 9 g (6 1 . 3 m m o l) 、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0 . 1 2 g (0 . 2 1 m m o l) 、 5 0 w t % トリ - t e r t - ブチルホスフィントルエン溶液 0 . 1 5 m l (0 . 3 1 m m o l) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 4 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2 - 2 化合物 (4 . 3 g 、 収率 5 3 %) を得た。M S : [M + H] ⁺ = 7 8 9 。

【 0 0 5 1 】

40

< 実施例 2 > 化学式 2 - 2 5 6 として示される化合物の製造

1) 化学式 2 - 2 5 6 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4 - (N 、 N - ジフェニルアミノ) - ビフェニル - N - フェニルアミン) : 4 - クロロビフェニル - N 、 N - ジフェニルアミン 4 . 0 0 g (1 1 . 2 m m o l) とアニリン 1 . 1 3 m l (1 2 . 4 m m o l) をトルエン 1 0 0 m l に溶解させ、 t e r t - プトキシドナトリウム 2 . 7 0 g (2 8 . 1 m m o l) 、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0 . 1 3 g (0 . 2 3 m m o l) 、 5 0 w t % トリ - t e r t - ブチルホスフィントルエン溶液 0 . 1 7 m l (0 . 3 4 m m o l) を添加した後、5 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン /

50

テトラヒドロフラン = 10 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (3.8 g、収率 81%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 413。

2) 化学式 b 3.62 g (7.47 mmol) と 4-(N,N-ジフェニルアミノ)-ビフェニル-N-フェニルアミン 3.4 g (8.2 mmol) をトルエン 40 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 1.94 g (22.4 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.09 g (0.16 mmol)、50 wt % トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.11 ml (0.22 mmol) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 8 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2-256 化合物 (3.5 g、収率 53%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 817。

10

【0052】

<実施例 3> 化学式 2-257 として示される化合物の製造

1) 化学式 2-257 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4-(N,N-ジフェニルアミノ)-ビフェニル-N-ナフチルアミン) : 4-クロロビフェニル-N,N-ジフェニルアミン 8.80 g (24.7 mmol) と 1-ナフチルアミン 5.31 g (37.1 mmol) をトルエン 200 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 5.94 g (61.8 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.43 g (0.74 mmol)、50 wt % トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.61 ml (1.24 mmol) を添加した後、5 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 10 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (7.0 g、収率 61%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 413。

20

2) 化学式 b 3.62 g (7.47 mmol) と 4-(N,N-ジフェニルアミノ)-ビフェニル-N-ナフチルアミン 3.8 g (8.2 mmol) をトルエン 40 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 1.94 g (22.4 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.09 g (0.16 mmol)、50 wt % トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.11 ml (0.22 mmol) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 8 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2-257 化合物 (3.5 g、収率 54%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 867。

30

【0053】

<実施例 4> 化学式 2-259 として示される化合物の製造

1) 化学式 2-259 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4-(N,N-ジフェニルアミノ)-ビフェニル-N-ビフェニルアミン) : 4-クロロビフェニル-N,N-ジフェニルアミン 8.80 g (24.7 mmol) と 4-アミノビフェニル 6.28 g (37.1 mmol) をトルエン 200 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 5.94 g (61.8 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.43 g (0.74 mmol)、50 wt % トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.61 ml (1.24 mmol) を添加した後、5 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 10 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (7.0 g、収率 58%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 489。

40

2) 化学式 b 3.62 g (7.47 mmol) と 4-(N,N-ジフェニルアミノ)-ビフェニル-N-ビフェニルアミン 4.0 g (8.2 mmol) をトルエン 40 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 1.94 g (22.4 mmol)、ビスジベ

50

ンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.09 g (0.16 mmol)、50 wt% トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.11 ml (0.22 mmol) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 8 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2-259 化合物 (3.5 g、収率 53%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 893。

【0054】

< 実施例 5 > 化学式 2-273 と示される化合物の製造

1) 化学式 2-273 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N-フェニルアミン) : 4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ナフチルアミン 4.08 g (10.1 mmol) とアニリン 1.38 ml (15.1 mmol) をトルエン 100 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 2.90 g (30.2 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.17 g (0.30 mmol)、50 wt% トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.26 ml (0.53 mmol) を添加した後、7 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 10 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (3.8 g、収率 82%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 463。

2) 化学式 b 3.13 g (6.47 mmol) と 4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N-フェニルアミン 3.3 g (7.1 mmol) をトルエン 40 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 1.94 g (22.4 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.08 g (0.14 mmol)、50 wt% トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.11 ml (0.22 mmol) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 8 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2-273 化合物 (2.5 g、収率 45%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 867。

【0055】

< 実施例 6 > 化学式 2-274 として示される化合物の製造

1) 化学式 274 として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成 (4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N-ナフチルアミン) : 4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ナフチルアミン 4.08 g (10.1 mmol) と 1-ナフチルアミン 2.16 g (15.1 mmol) をトルエン 100 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 2.90 g (30.2 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.17 g (0.30 mmol)、50 wt% トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.26 ml (0.53 mmol) を添加した後、7 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 10 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基 (3.8 g、収率 74%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 513。

2) 化学式 b 3.62 g (7.47 mmol) と 4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N-ナフチルアミン 3.8 g (7.4 mmol) をトルエン 40 ml に溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム 1.94 g (22.4 mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム (0) 0.089 g (0.16 mmol)、50 wt% トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液 0.11 ml (0.22 mmol) を添加した後、2 時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン / テトラヒドロフラン = 8 / 1 溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式 2-274 化合物 (3.0 g、収率 44%) を得た。MS : [M + H]⁺ = 917。

10

20

30

40

50

【0056】

<実施例7> 化学式2-276として示される化合物の製造

1) 化学式276として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成(4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N'-ビフェニルアミン):4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ナフチルアミン4.08g(10.1mmol)と4-アミノビフェニル2.55g(15.1mmol)をトルエン100mlに溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム2.90g(30.2mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.17g(0.30mmol)、50wt%トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液0.26ml(0.53mmol)を添加した後、7時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=10/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基(3.8g、収率70%)を得た。MS: [M+H]⁺=539。

2) 化学式b 3.13g(6.47mmol)と4-(N-フェニル-N-ナフチルアミノ)-ビフェニル-N'-ビフェニルアミン3.8g(7.1mmol)をトルエン40mlに溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム1.94g(22.4mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.081g(0.14mmol)、50wt%トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液0.11ml(0.22mmol)を添加した後、2時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=8/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式2-276化合物(2.5g、収率41%)を得た。MS: [M+H]⁺=943。

【0057】

<実施例8> 化学式2-307と示される化合物の製造

1) 化学式307として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成(4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-フェニルアミン):4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ビフェニルアミン4.86g(11.2mmol)とアニリン1.13ml(12.4mmol)をトルエン100mlに溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム2.70g(28.1mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.13g(0.23mmol)、50wt%トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液0.17ml(0.34mmol)を添加した後、7時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=10/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基(3.8g、収率69%)を得た。MS: [M+H]⁺=489。

2) 化学式b 3.13g(6.47mmol)と4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-フェニルアミン3.5g(7.1mmol)をトルエン40mlに溶解させ、tert-ブトキシドナトリウム1.94g(22.4mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.081g(0.14mmol)、50wt%トリ-tert-ブチルホスフィントルエン溶液0.11ml(0.22mmol)を添加した後、2時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=8/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式2-307化合物(2.6g、収率45%)を得た。MS: [M+H]⁺=893。

【0058】

<実施例9> 化学式2-308と示される化合物の製造

1) 化学式308として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成(4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-ナフチルアミン):4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ビフェニルアミン4.86g(11.2mmol)と1-ナフチルアミン1.78ml(12.4mmol)をトルエン100mlに溶解さ

10

20

30

40

50

せ、*tert*-ブトキシドナトリウム2.70g(28.1mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.13g(0.23mmol)、50wt%トリ-*tert*-ブチルホスフィントルエン溶液0.17ml(0.34mmol)を添加した後、7時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=10/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基(4.0g、収率69%)を得た。MS: [M+H]⁺=539。

2) 化学式b 3.13g(6.47mmol)と4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-ナフチルアミン3.8g(7.1mmol)をトルエン40mlに溶解させ、*tert*-ブトキシドナトリウム1.94g(22.4mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.081g(0.14mmol)、50wt%トリ-*tert*-ブチルホスフィントルエン溶液0.11ml(0.22mmol)を添加した後、2時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=8/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式2-308(3.1g、収率51%)を得た。MS: [M+H]⁺=943。

【0059】

<実施例10> 化学式2-310として示される化合物の製造

1) 化学式310として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成(4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-ビフェニルアミン):4-クロロビフェニル-N-フェニル-N-ビフェニルアミン4.86g(11.2mmol)と4-アミノビフェニル2.09ml(12.4mmol)をトルエン100mlに溶解させ、*tert*-ブトキシドナトリウム2.70g(28.1mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.13g(0.23mmol)、50wt%トリ-*tert*-ブチルホスフィントルエン溶液0.17ml(0.34mmol)を添加した後、5時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=10/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥してアリールアミン連結基(3.6g、収率56%)を得た。MS: [M+H]⁺=565。

2) 化学式b 2.92g(6.02mmol)と4-(N-フェニル-N-ビフェニルアミノ)-ビフェニル-N'-ビフェニルアミン3.57g(6.32mmol)をトルエン40mlに溶解させ、*tert*-ブトキシドナトリウム1.94g(22.4mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.073g(0.13mmol)、50wt%トリ-*tert*-ブチルホスフィントルエン溶液0.10ml(0.19mmol)を添加した後、2時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=8/1溶媒でコラム分離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式2-310化合物(2.5g、収率43%)を得た。MS: [M+H]⁺=969。

【0060】

<実施例11> 化学式3-2として示される化合物の製造

1) 化学式3-2として示される化合物を製造するためのアリールアミン合成(4-(N-フェニル-N-フェニルアミノ)フェニル-1-ナフチルアミン):化学式2-2化合物アリールアミン連結体と同一の合成法。

2) 化学式c 4.97g(9.63mmol)と4-(N-フェニル-N-フェニルアミノ)フェニル-1-ナフチルアミン5.58g(12.4mmol)をトルエン50mlに溶解させ、*tert*-ブトキシドナトリウム1.85g(19.3mmol)、ビスジベンジリデンアセトンパラジウム(0)0.11g(0.19mmol)、50wt%トリ-*tert*-ブチルホスフィントルエン溶液0.14ml(0.29mmol)を添加した後、2時間の間窒素気流下で還流した。反応溶液に蒸溜水を入れて反応を終了させて有機層を抽出した。ノルマルヘキサン/テトラヒドロフラン=4/1溶媒でコラム分

10

20

30

40

50

離した後、石油エーテルに攪拌した後、真空乾燥して化学式3-2化合物(4.5g、収率54%)を得た。MS: [M+H]⁺ = 865。

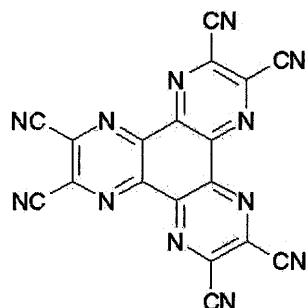
【0061】

<実施例12>有機発光素子の製造

上記のように準備されたITO透明電極の上に下記化学式の化合物であるヘキサニトリルヘキサアザトリフェニレン(hexanitrile hexaazatriphenylene:以下、HATという)を500の厚さで熱真空蒸着してITO導電層およびN型有機物を有する陽極を形成した。

【化8】

[HAT]



10

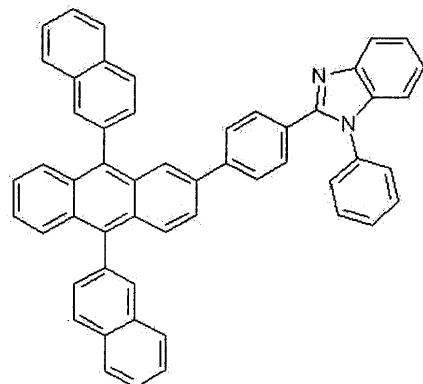
20

【0062】

前記層上に前記化学式2-2の化合物(400)を真空蒸着して正孔輸送層を形成させた。前記正孔輸送層上にAlq3を300の厚さで真空蒸着して発光層を形成させた。前記発光層上に下記化学式の電子輸送層物質を200の厚さで蒸着して電子輸送層を形成した。

【化9】

[電子輸送層物質]



30

40

【0063】

前記電子輸送層上に順次的に12厚さのフッ化リチウム(LiF)と2000厚さのアルミニウムを蒸着して陰極を形成した。

【0064】

前記の過程で有機物の蒸着速度は0.3~0.8/secで維持した。また、陰極のフッ化リチウムは0.3/sec、アルミニウムは1.5~2.5/secの蒸着速度を維持した。蒸着時の真空度は1~3×10⁻⁷に維持した。

【0065】

製造された素子は順方向電流密度100mA/cm²で7.44Vの電界を示し、1.691m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。このように素子が前記駆動電圧で作動して発光するということは正孔注入層と発光層との間に層を形成した前記化学式2-

50

2の化合物が正孔輸送の役割をしているということを示す。

【0066】

<実施例13>有機発光素子の製造

前記実施例12のような方法で準備されたITO基板上にHATを80の厚さで蒸着して薄膜を形成した。この薄膜によって、基板と正孔注入層との間の界面特性を向上させることができる。続いて、前記薄膜上に下記化学式の化合物2-2を800の厚さで蒸着して正孔注入層を形成した。

【0067】

前記正孔注入層上にNPBを300の厚さで蒸着して正孔輸送層を形成した後、この上にAlq3を300の厚さで蒸着して発光層を形成した。発光層上に前記実施例14のような方法で電子輸送層および陰極を形成した。

【0068】

本実施例で有機物および陰極の蒸着速度は実施例12と同一に維持した。

【0069】

製造された素子は順方向電流密度100mA/cm²で9.36Vの電界を示し、2.381m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。このように素子が前記駆動電圧で作動して発光するということは前記基板上に形成した薄膜と正孔輸送層との間に層を形成した前記化学式2-2の化合物が正孔注入の役割をしているということを示す。

【0070】

<実施例14>有機発光素子の製造

前記実施例13で正孔輸送層として2-2の代わりに2-256を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0071】

製造された素子は順方向電流密度100mA/cm²で8.05Vの電界を示し、2.011m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。

【0072】

<実施例15>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-257を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0073】

製造された素子は順方向電流密度100mA/cm²で8.08Vの電界を示し、2.371m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。

【0074】

<実施例16>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-259を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0075】

製造された素子は、順方向電流密度100mA/cm²で8.00Vの電界を示し、2.231m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。

【0076】

<実施例17>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-273を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0077】

製造された素子は、順方向電流密度100mA/cm²で8.02Vの電界を示し、2.161m/Wの光効率を示すスペクトルが観察された。

【0078】

<実施例18>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-274を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

10

20

30

40

50

【0079】

製造された素子は順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 4.43 V の電界を示し、 2.241 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

【0080】

<実施例19>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-276を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0081】

製造された素子は順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 8.13 V の電界を示し、 2.321 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

10

【0082】

<実施例20>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-307を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0083】

製造された素子は順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 8.05 V の電界を示し、 2.031 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

20

【0084】

<実施例21>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-308を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0085】

製造された素子は、順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 8.07 V の電界を示し、 2.231 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

【0086】

<実施例22>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに2-310を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0087】

製造された素子は順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 8.01 V の電界を示し、 2.191 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

30

【0088】

<実施例23>有機発光素子の製造

前記実施例12で正孔輸送層として2-2の代わりに3-2を用いたことを除いた他の条件が実施例12と同一に素子を製作した。

【0089】

製造された素子は順方向電流密度 100 mA/cm^2 で 7.34 V の電界を示し、 1.731 m/W の光効率を示すスペクトルが観察された。

40

【産業上の利用可能性】

【0090】

本発明の化合物は、有機発光素子において、有機物層物質、特に正孔注入物質および/または正孔輸送物質として用いることができ、この化合物を有機発光素子に用いる場合、素子の駆動電圧を低くし、光効率を向上させ、化合物の熱的安定性によって素子の寿命特性を向上させることができる。

【図面の簡単な説明】

【0091】

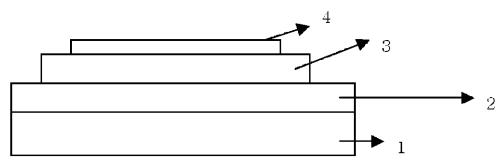
【図1】基板1、陽極2、発光層3、陰極4からなる有機発光素子の例を示したものである。

【図2】基板1、陽極2、正孔注入層5、正孔輸送層6、発光層7、電子輸送層8および陰極4からなる有機発光素子の例を示したものである

50

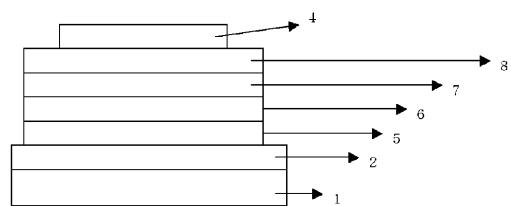
【図1】

[Fig. 1]



【図2】

[Fig. 2]



【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No. PCT/KR2005/003177
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
C09K 11/06(2006.01)i		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED		
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC8: C09K 11/06, C07D209/86, H05B 33/14, H05B33/20, C08F130/08, H05B33/12		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched KR, JP: classes as above		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) JPA, NPS, ESPACENET, USPTO, STN		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO9309074 1993.05.13 Dow Chemical Co., see the whole document	1
A	Chemische Berichte (1984), 117 (8), 2703-13 Tritschler, et al., see the whole document	1
A	US06613454 2003/09/02 TDK Corporation see the whole document	1-7
P, A	US2004/0219386 2004.11.04 Canon Kabushiki Kaisha see the whole document	1-7
A	US06630254 2003/10/07 National Research Council of Canada see the whole document	1-7
A	US06605373 2003/08/12 Dow Global Technologies Inc see the whole document	1-7
A	EP01310539 2003/05/14 Sumitomo Chemical Company, Limited see the whole document	1-7
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C.		<input type="checkbox"/> See patent family annex.
<p>* Special categories of cited documents:</p> <p>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date</p> <p>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of citation or other special reason (as specified)</p> <p>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</p> <p>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</p> <p>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</p> <p>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone</p> <p>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art</p> <p>"&" document member of the same patent family</p>		
Date of the actual completion of the international search 03 JANUARY 2006 (03.01.2006)		Date of mailing of the international search report 05 JANUARY 2006 (05.01.2006)
Name and mailing address of the ISA/KR  Korean Intellectual Property Office 920 Dunsan-dong, Seo-gu, Daejeon 302-701, Republic of Korea Facsimile No. 82-42-472-7140		Authorized officer SHIN, JU CHEOL Telephone No. 82-42-481-8156 

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No. PCT/KR2005/003177
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
C09K 11/06(2006.01)i		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED		
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC8: C09K 11/06, C07D209/86, H05B 33/14, H05B33/20, C08F130/08, H05B33/12		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched KR, JP: classes as above		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) JPA, NPS, ESPACENET, USPTO, STN		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO9309074 1993.05.13 Dow Chemical Co., see the whole document	1
A	Chemische Berichte (1984), 117 (8), 2703-13 Tritschler, et al., see the whole document	1
A	US06613454 2003/09/02 TDK Corporation see the whole document	1-7
P, A	US2004/0219386 2004.11.04 Canon Kabushiki Kaisha see the whole document	1-7
A	US06630254 2003/10/07 National Research Council of Canada see the whole document	1-7
A	US06605373 2003/08/12 Dow Global Technologies Inc see the whole document	1-7
A	EP01310539 2003/05/14 Sumitomo Chemical Company, Limited see the whole document	1-7
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C.		<input type="checkbox"/> See patent family annex.
<p>* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</p> <p>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family</p>		
Date of the actual completion of the international search 03 JANUARY 2006 (03.01.2006)		Date of mailing of the international search report 05 JANUARY 2006 (05.01.2006)
Name and mailing address of the ISA/KR  Korean Intellectual Property Office 920 Dunsan-dong, Seo-gu, Daejeon 302-701, Republic of Korea Facsimile No. 82-42-472-7140		Authorized officer SHIN, JU CHEOL Telephone No. 82-42-481-8156 

フロントページの続き

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

(72)発明者 チョ、ウク、ドン

大韓民国テジョン、メトロポリタン、シティー、ユソン グ、ジョンミン ドン、464-1、エクスポート、107-1006、15/3

(72)発明者 キム、ジ、ユン

大韓民国テジョン、メトロポリタン、シティー、ユソン グ、ドリヨン ドン、381-42、エルジー、ケミストリー、アパート、7-403

(72)発明者 ジョン、ビュン、スン

大韓民国ソウル特別市、グワナク グ、シリム、5 ドン、テヨン、アパート、1006

(72)発明者 ジャン、ジュン、ギ

大韓民国テジョン、メトロポリタン、シティー、ユソン グ、ドリヨン ドン、エルジー、ケミストリー、アパート、7-401

(72)発明者 ヨン、ソク、ヒー

大韓民国テジョン、メトロポリタン、シティー、ユソン グ、ソンガン ドン、ソンガン、グリーン、アパート、302-904

(72)発明者 ムン、ジェ、ミン

大韓民国テジョン、メトロポリタン、シティー、ユソン グ、ドリヨン ドン、エルジー、ケミストリー、ドミトリ、3-507

F ターム(参考) 3K107 AA01 BB01 CC03 CC22 CC24 DD71 DD78 DD79
4C065 AA07 BB04 CC01 DD01 EE02 HH01 KK01 PP03

专利名称(译)	新型有机发光器件材料及使用其的有机发光器件 (5)		
公开(公告)号	JP2008511160A	公开(公告)日	2008-04-10
申请号	JP2007529728	申请日	2005-09-23
[标]申请(专利权)人(译)	乐金化学股份有限公司		
申请(专利权)人(译)	Eruji化学有限公司		
[标]发明人	チョウクドン キムジユン ジョンビュンスン ジャンジュンギ ヨンソクヒー ^{ヨンソクヒー} ムンジェミン		
发明人	チョ、ウク、ドン キム、ジ、ユン ジョン、ビュン、スン ジャン、ジュン、ギ ヨン、ソク、ヒー ^{ヨンソクヒー} ムン、ジェ、ミン		
IPC分类号	H01L51/50 C09K11/06 C07D471/06		
CPC分类号	H01L51/006 C07D221/20 C09K11/06 C09K2211/1022 C09K2211/1029 C09K2211/1458 C09K2211/1466 H01L51/0058 H01L51/0061 H01L51/0072 H01L51/5012 H01L51/5048 H01L51/5088 H05B33/14 Y10S428/917		
FI分类号	H05B33/22.D H05B33/14.B C09K11/06.645 C07D471/06		
F-TERM分类号	3K107/AA01 3K107/BB01 3K107/CC03 3K107/CC22 3K107/CC24 3K107/DD71 3K107/DD78 3K107/DD79 4C065/AA07 4C065/BB04 4C065/CC01 4C065/DD01 4C065/EE02 4C065/HH01 4C065/KK01 4C065/PP03		
代理人(译)	耀希达凯贤治 中村KoTakashi		
优先权	1020040077245 2004-09-24 KR		
其他公开文献	JP4647660B2		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明包括一个第一电极，发光层，包含一个或多个有机材料层，并在形式层叠第二电极，一个或多个层中的有机层的有机发光器件的式1的化合物，或该化合物提供一种有机发光器件，其包括化合物热固性或引入光固化的官能团。

化性の官能基が導入され
る】

