



(19) 대한민국특허청(KR)

(12) 등록특허공보(B1)

(45) 공고일자 2018년08월07일

(11) 등록번호 10-1885699

(24) 등록일자 2018년07월31일

(51) 국제특허분류(Int. Cl.)
C09K 11/06 (2006.01) C07D 209/56 (2006.01)
H01L 51/50 (2006.01)

(21) 출원번호 10-2011-0064076

(22) 출원일자 2011년06월29일

심사청구일자 2016년06월28일

(65) 공개번호 10-2013-0007161

(43) 공개일자 2013년01월18일

(56) 선행기술조사문헌

KR1020110016033 A*

KR100810643 B1*

*는 심사관에 의하여 인용된 문헌

(73) 특허권자

삼성디스플레이 주식회사

경기도 용인시 기흥구 삼성로 1 (농서동)

(72) 발명자

임진오

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

황석환

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

(뒷면에 계속)

(74) 대리인

리엔목특허법인

전체 청구항 수 : 총 17 항

심사관 : 송이화

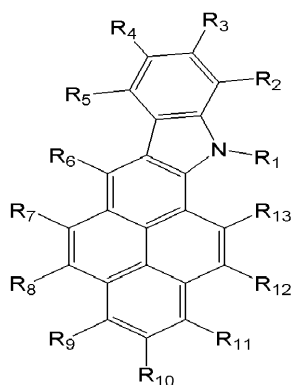
(54) 발명의 명칭 신규한 헤테로고리 화합물 및 이를 포함한 유기 발광 소자

(57) 요약

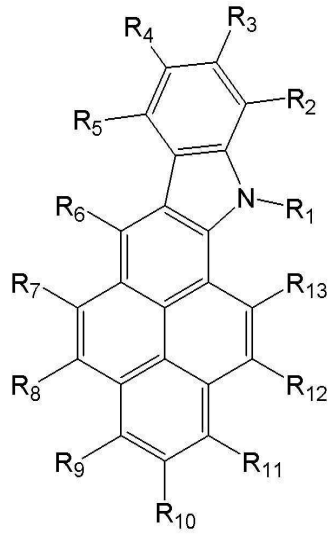
본 발명은 하기 화학식 1로 표시되는 헤테로 고리 화합물 및 이를 포함한 유기막을 구비한 유기 발광 소자에 관

(뒷면에 계속)

대표도 - 도2



한 것이다:



상기 화학식에 대한 설명은 발명의 상세한 설명을 참조한다.

(72) 발명자

김영국

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

정혜진

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

한상현

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

이창호

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

이종혁

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

교회주

경기도 용인시 기흥구 삼성2로 95 (농서동)

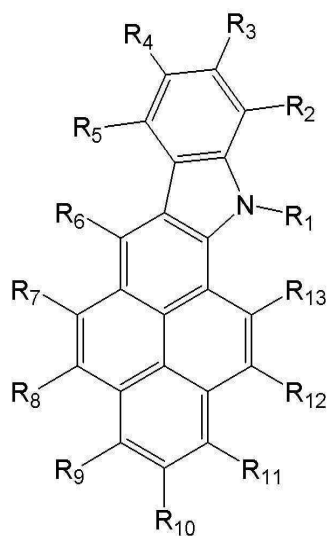
명세서

청구범위

청구항 1

하기 화학식 1로 표시되는 헤테로고리 화합물:

<화학식 1>



상기 화학식 1 중,

R_1 내지 R_5 는 각각 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알케닐기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알키닐기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고,

R_6 내지 R_8 및 R_{10} 내지 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_9 는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 이거나;

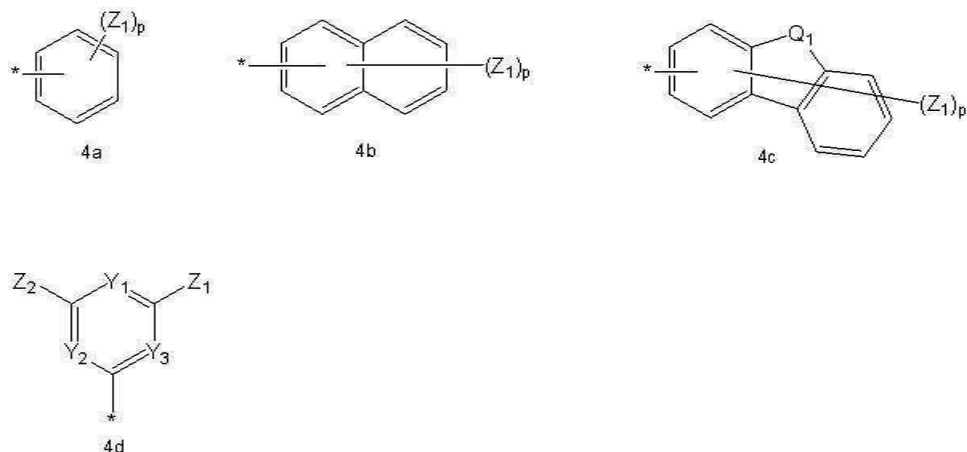
R_6 내지 R_{10} , R_{12} 및 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_{11} 은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 이고;

여기서, X_1 은 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n 은 1 내지 10의 정수이고;

n 개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나이고;



상기 화학식 4a 내지 4d 중,

Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

Z₁, Z₂, R₁₄, R₁₅, R₁₆ 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

p는 1 내지 8의 정수이고;

*는 결합을 나타낸다.

청구항 2

삭제

청구항 3

삭제

청구항 4

삭제

청구항 5

제 1 항에 있어서,

상기 화학식 1 중, R₆ 내지 R₈ 및 R₁₀ 내지 R₁₃은 수소 또는 중수소이고, R₉는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, -X₁-N(Ar₁Ar₂)이거나;

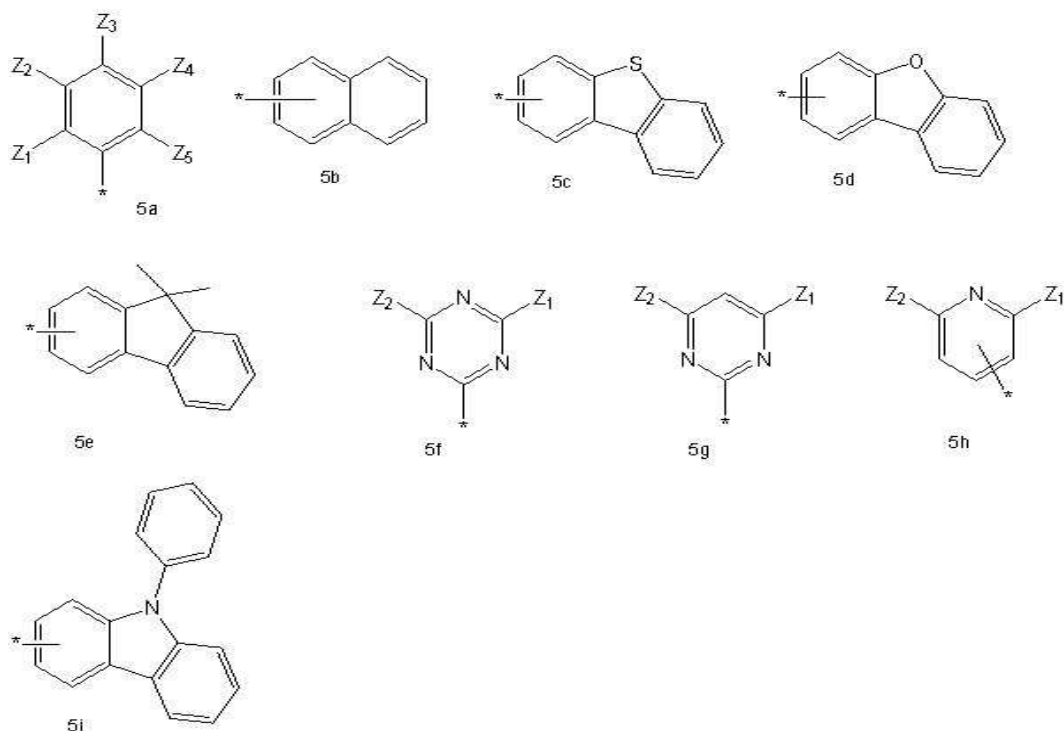
R₆ 내지 R₁₀, R₁₂ 및 R₁₃은 수소 또는 중수소이고, R₁₁은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, -X₁-N(Ar₁Ar₂)인 헤테로고리 화합물:

여기서, X₁는 -(Ar₃)_n-으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar₃는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n은 1 내지 10의 정수이고;

n개의 Ar₃는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나이고;



상기 화학식 5a 내지 5i 중,

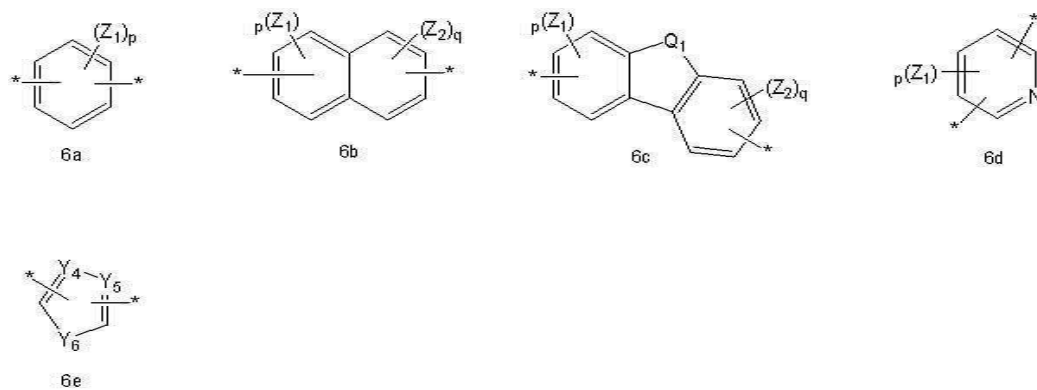
Z_1 내지 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

*는 결합을 나타낸다.

청구항 6

제 1 항에 있어서,

Ar_3 는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나인 화합물:



상기 화학식 6a 내지 6e 중,

Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

Y_4 , Y_5 및 Y_6 은 서로 독립적으로 $-O-$, $-S-$, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

p 는 1 내지 4의 정수이고;

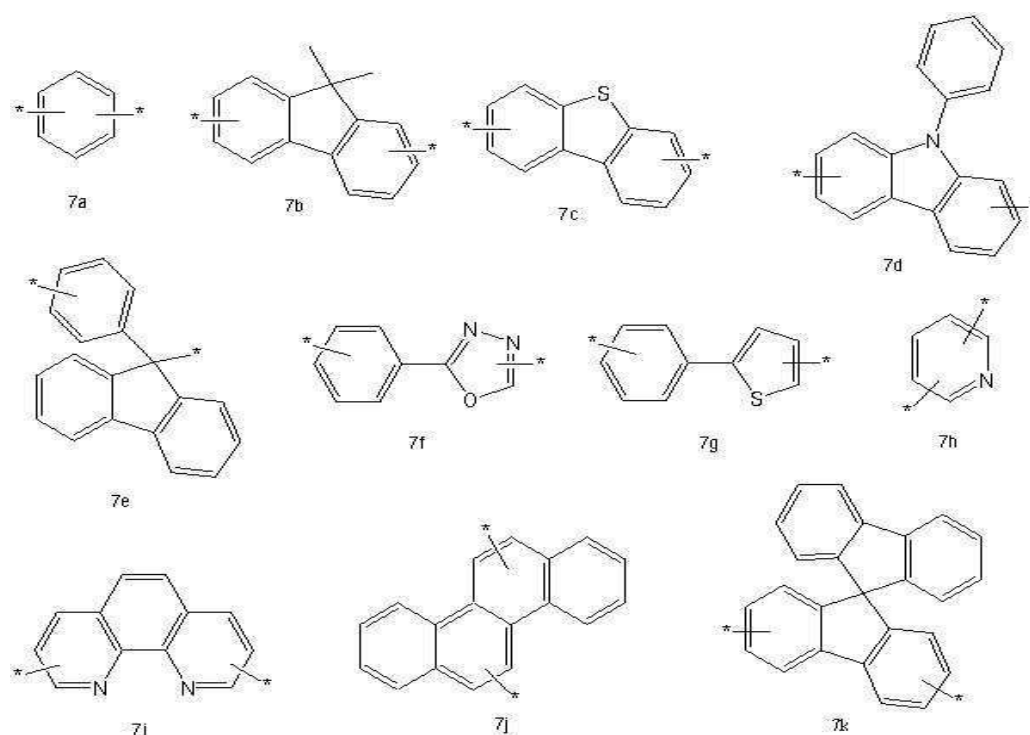
q 는 1 내지 4의 정수이고;

*는 결합을 나타낸다.

청구항 7

제 1 항에 있어서,

X_1 는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나인 화합물:



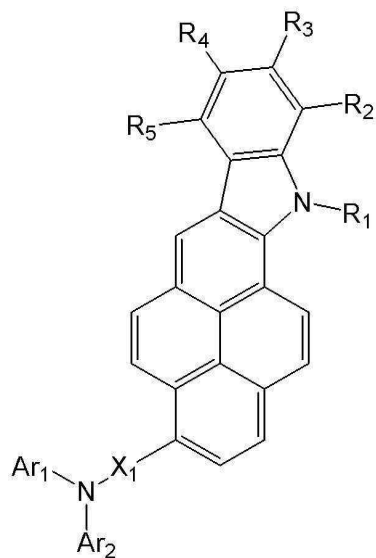
상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

청구항 8

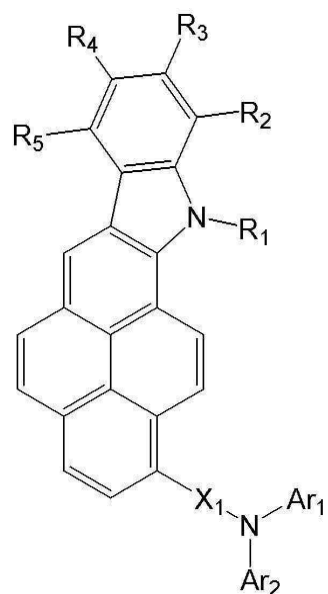
제 1 항에 있어서,

상기 화학식 1이 다음의 화학식 2 또는 화학식 3인 헤테로고리 화합물:

<화학식 2>



<화학식 3>

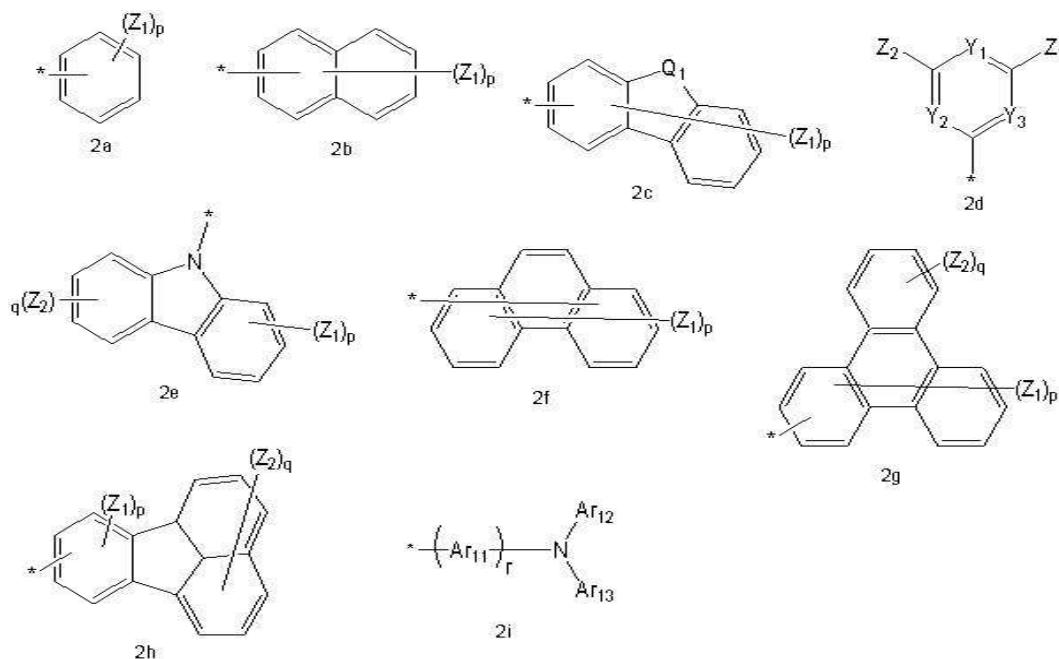


상기 화학식 2 및 화학식 3 중, 치환기들에 대한 설명은 제1항에서와 같다.

청구항 9

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로젠 원자, 시아노기, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 또는 하기 화학식 2a 내지 2i 중 어느 하나인 헤테로고리 화합물:



상기 화학식 2a 내지 2i 중,

Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

Y_1 , Y_2 및 Y_3 는 서로 독립적으로, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

Z_1 , Z_2 , Ar_{12} , Ar_{13} , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

Ar_{11} 은 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬렌기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 또는 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기이고;

p 는 1 내지 12의 정수이고;

q 는 1 내지 12의 정수이고;

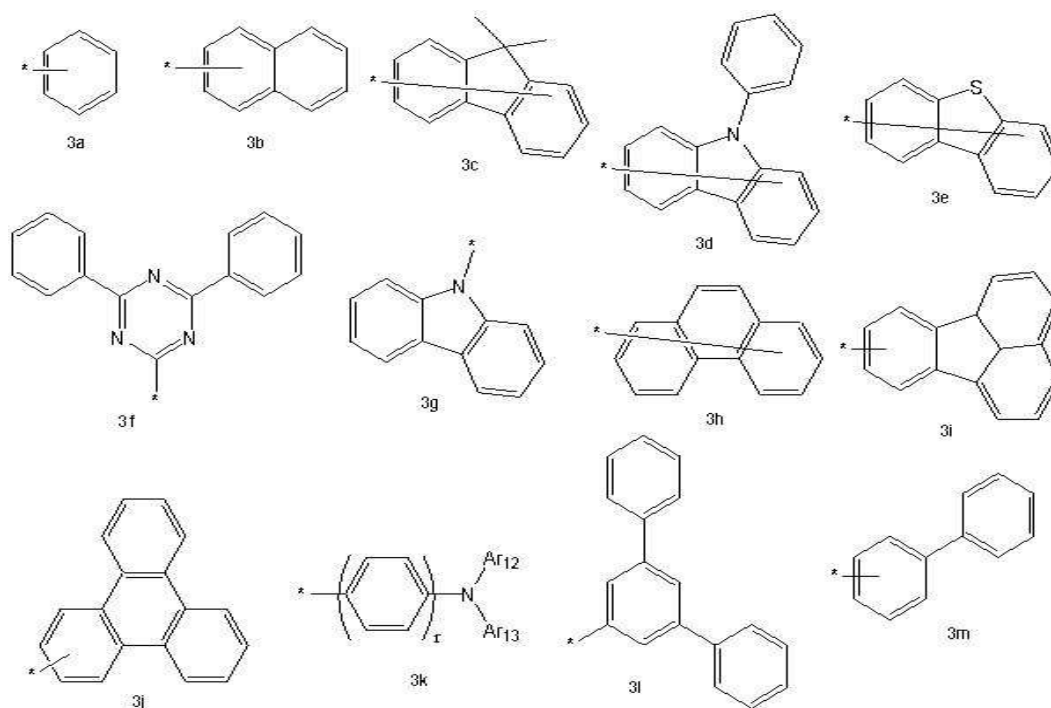
r 은 0 내지 5의 정수이고;

$*$ 는 결합을 나타낸다.

청구항 10

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R_1 내지 R_5 가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로젠 원자, 시아노기, 메틸기, 에틸기, 프로필기, 부틸기, t-부틸기, 펜틸기 또는 하기 화학식 3a 내지 3m 중 어느 하나인 헤테로고리 화합물:



상기 화학식 3a 내지 3m중,

Ar₁₂ 및 Ar₁₃은 서로 독립적으로, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

r은 0 내지 2의 정수이고;

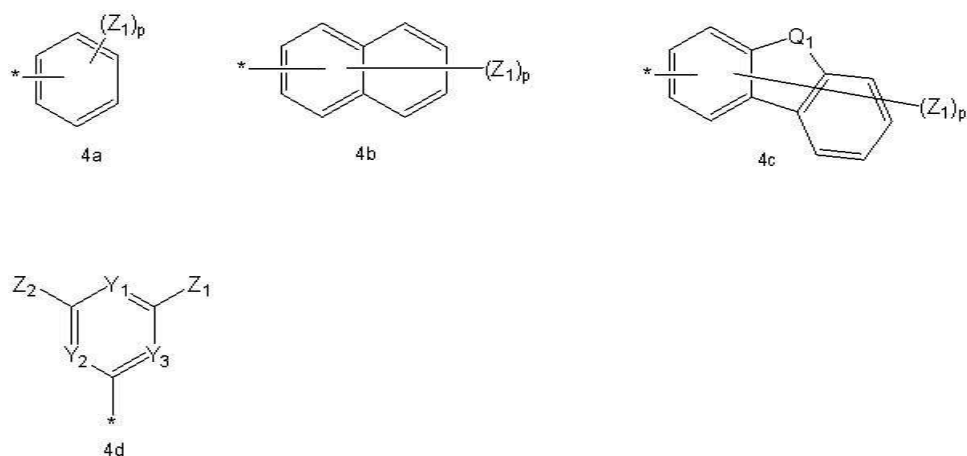
*는 결합을 나타낸다.

청구항 11

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중,

Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나인 헤테로고리 화합물:



상기 화학식 4a 내지 4d 중,

Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

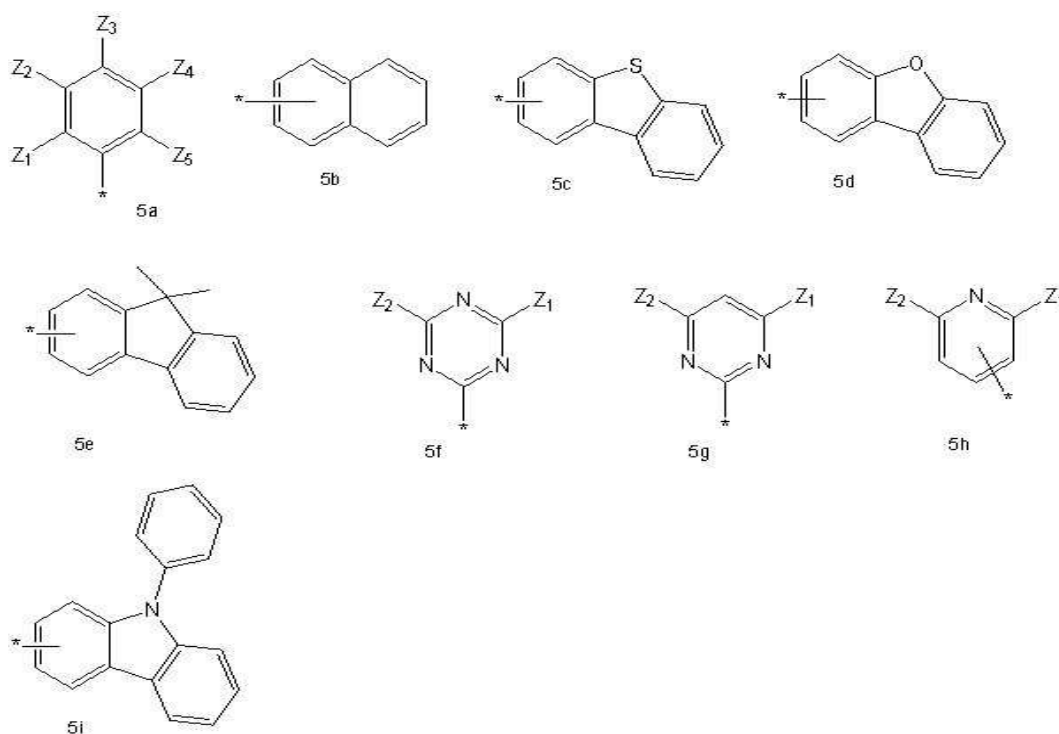
p는 1 내지 8의 정수이고;

*는 결합을 나타낸다.

청구항 12

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나인 헤테로고리 화합물;



상기 화학식 5a 내지 5i 중,

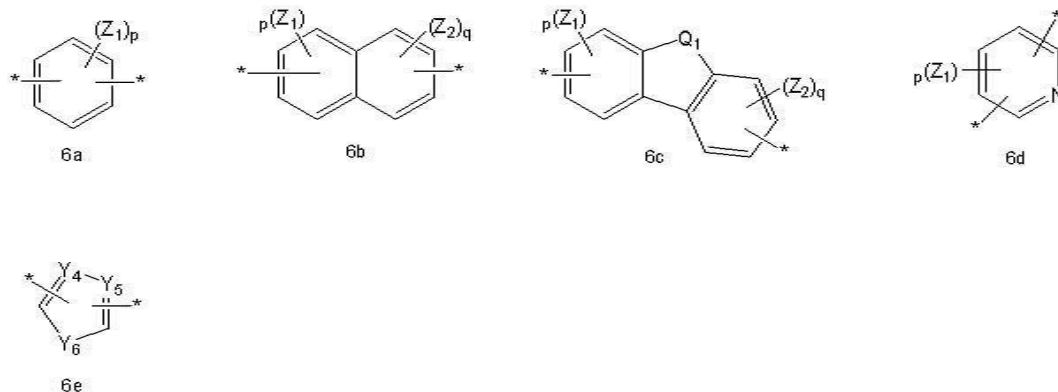
Z_1 내지 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

*는 결합을 나타낸다.

청구항 13

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar_3 는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나인 헤테로 고리 화합물;



상기 화학식 6a 내지 6e 중,

Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

Y_4 , Y_5 및 Y_6 은 서로 독립적으로 $-O-$, $-S-$, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

p 는 1 내지 4의 정수이고;

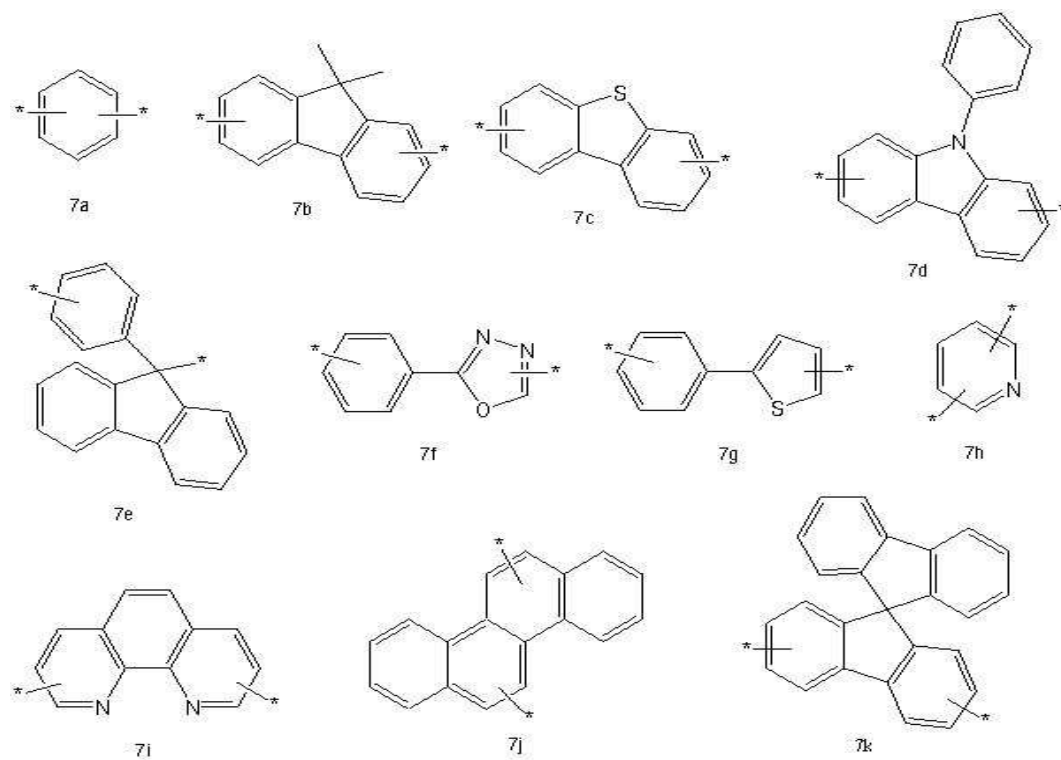
q 는 1 내지 4의 정수이고;

$*$ 는 결합을 나타낸다.

청구항 14

제 8 항에 있어서,

상기 화학식 2 및 화학식 3 중, X_1 는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나인 헤테로 고리 화합물;

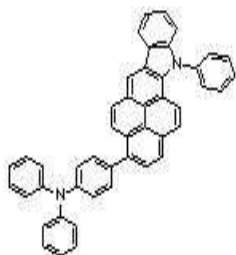


상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

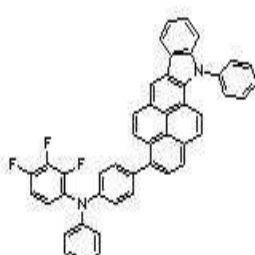
청구항 15

제 1 항에 있어서,

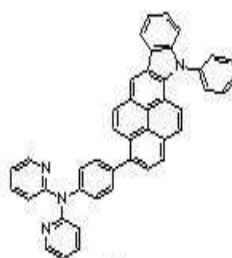
상기 화학식 1의 화합물이 하기 화합물들 중 어느 하나인 헤테로고리 화합물:



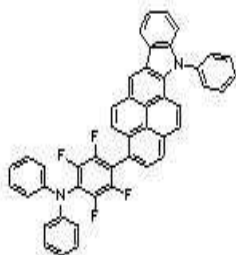
2



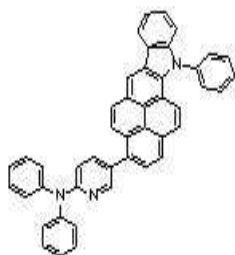
11



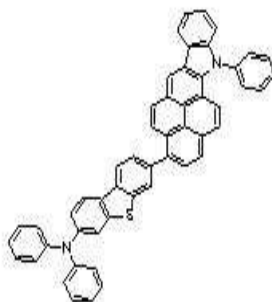
24



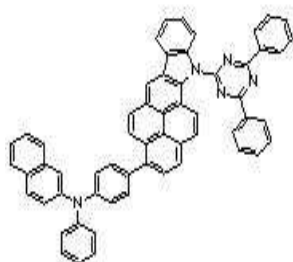
34



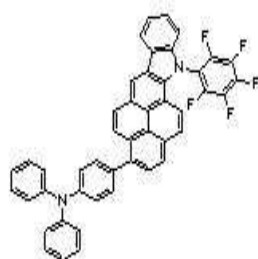
45



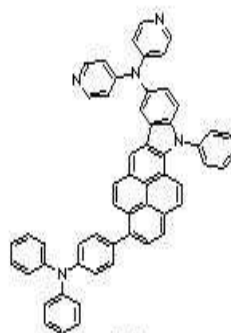
48



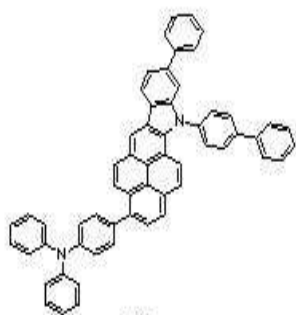
55



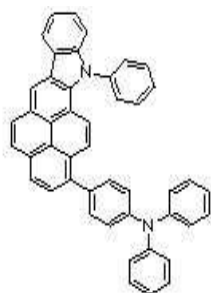
57



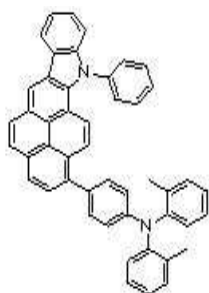
73



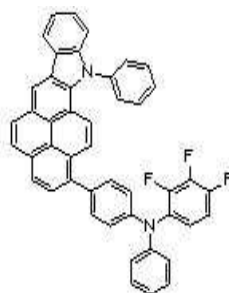
82



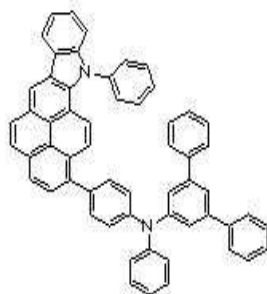
87



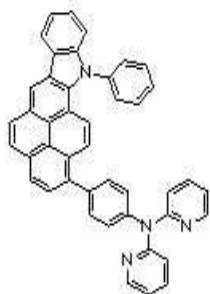
89



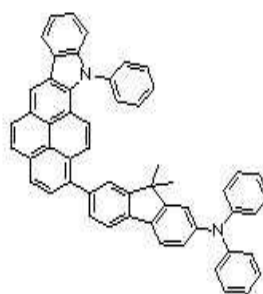
95



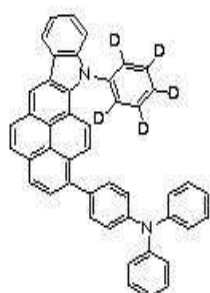
105



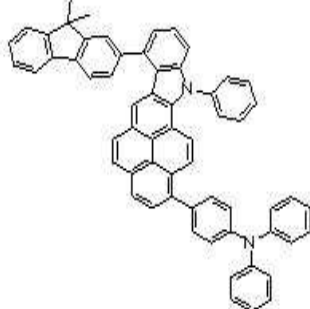
108



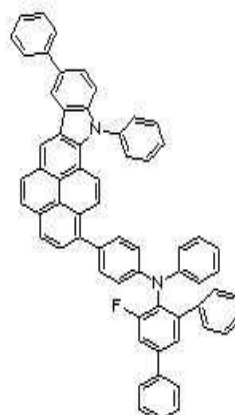
124



141



146



158

청구항 16

제 1 전극;

제 2 전극; 및

상기 제 1 전극 및 제 2 전극 사이에 개재된 유기층을 구비한 유기 발광 소자로서,

상기 유기층이 제 1 항, 제 5 항 내지 제 15 항 중 어느 한 항의 헤테로고리화합물을 포함하는 제 1 층을 포함하는 유기 발광 소자.

청구항 17

제 16 항에 있어서,

상기 제 1 층이 정공주입층, 정공수송층, 정공주입 및 정공수송기능을 동시에 갖는 기능층, 발광층, 전자주입층, 전자수송층, 또는 전자주입 및 전자수송기능을 동시에 갖는 기능층인 유기 발광 소자.

청구항 18

제 16 항에 있어서,

상기 제 1 층이 정공주입층, 정공수송층, 정공주입 및 정공수송기능을 동시에 갖는 기능층, 발광층, 전자주입층, 전자수송층, 또는 전자주입 및 전자수송기능을 동시에 갖는 기능층이고, 상기 제 1 층이 전하-생성 물질을 더 포함하는 유기 발광 소자.

청구항 19

제 16 항에 있어서,

상기 제 1 층이 제 1 항, 제 5 항 내지 제 15 항 중 어느 한 항의 헤테로고리화합물을 사용하여 습식 공정으로 형성되는 유기 발광 소자.

청구항 20

제 16 항의 유기 발광 소자를 구비하고,

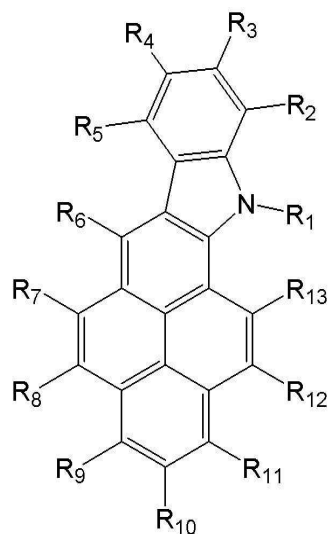
상기 유기 발광 소자의 제 1 전극이 박막 트랜지스터의 소스 전극 또는 드레인 전극과 전기적으로 연결된 평판 표시 장치.

발명의 설명

기술 분야

하기 화학식 1로 표시되는 헤테로고리 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자에 관한 것이다.

<화학식 1>



배경 기술

전계 발광 장치 (electroluminescent device)는 자발광형 표시 소자로 시야각이 넓으며 콘트라스트가 우수할 뿐만 아니라 응답시간이 빠르다는 장점을 가지고 있기 때문에 커다란 주목을 받고 있다.

이러한 전계 발광 소자의 종류는 크게 발광층 (emitting layer)에 무기 화합물을 사용하는 무기 전계 발광 소자와 유기 화합물을 사용하는 유기 전계 발광 소자가 있다.

이 중에서 특히 유기 전계 발광 소자는 무기 전계 발광 소자에 비하여 휘도, 구동 전압 및 응답 속도 특성이 우수하고 다색화가 가능하다는 점에서 많은 연구가 이루어지고 있다.

유기 전계 발광 소자는 일반적으로 애노드/유기 발광층/캐소드의 적층구조를 갖고, 상기 애노드와 발광층 사이 또는 발광층과 캐소드 사이에 정공 주입층, 정공 수송층, 전자 수송층 또는 전자 주입층을 더 적층하여 애노드/정공 수송층/유기 발광층/캐소드, 애노드/정공 수송층/유기 발광층/전자 수송층/캐소드 등의 구조를 갖는다.

이러한 유기 발광층 재료로서 예를 들어, 안트라센 유도체 등이 알려져 있으나, 지금까지 알려진 유기 발광 재

료를 포함한 유기 발광 소자는 수명, 효율 및 소비전력 특성이 만족할 만한 수준에 이르지 못하여 개선의 여지가 많다.

발명의 내용

해결하려는 과제

[0009] 본 발명의 일 측면은 개선된 전기적 안정성, 전하 수송 능력 및 발광 능력을 가지며 유리전이온도가 높고 결정화를 방지할 수 있는 헤테로 고리 화합물을 제공하는 것이다.

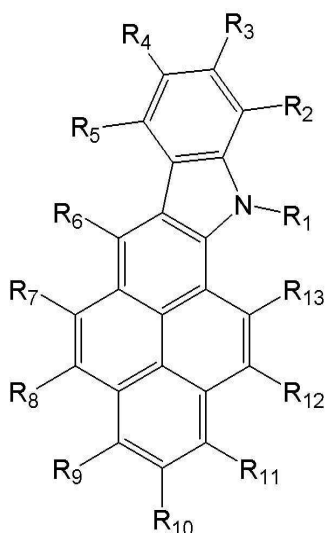
[0010] 본 발명의 다른 측면은 상기 헤테로 고리 화합물을 포함하는 유기 발광 소자를 제공하는 것이다.

[0011] 본 발명의 또다른 측면은 상기 유기 발광 소자를 구비한 평판 표시 장치를 제공하는 것이다.

과제의 해결 수단

[0012] 본 발명의 일 측면에 따라, 하기 화학식 1로 표시되는 헤테로 고리 화합물이 제공된다:

[0013] <화학식 1>

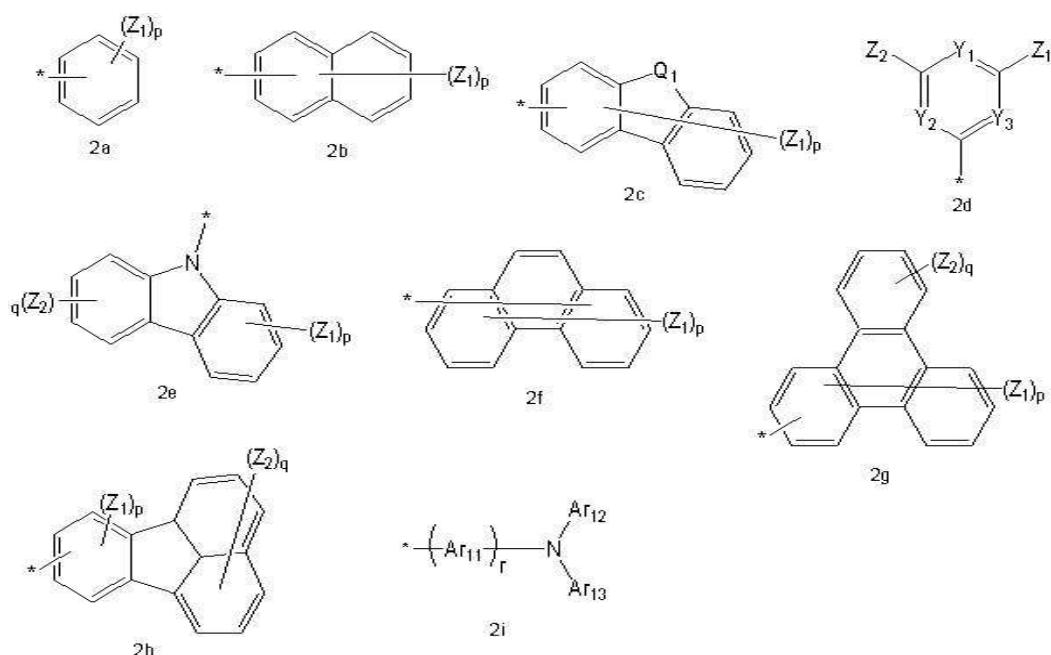


[0014]

[0015] 상기 화학식 1 중,

[0016] R₁ 내지 R₁₃은 각각 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알케닐기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬닐기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기일 수 있다.

[0017] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로젠 원자, 시아노기, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 또는 하기 화학식 2a 내지 2i 중 어느 하나일 수 있다:



[0018]

[0019]

상기 화학식 2a 내지 2i 중,

[0020]

Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0021]

Y_1 , Y_2 및 Y_3 는 서로 독립적으로, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0022]

Z_1 , Z_2 , Ar_{12} , Ar_{13} , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0023]

Ar_{11} 은 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬렌기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 또는 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기이고;

[0024]

p 는 1 내지 12의 정수이고;

[0025]

q 는 1 내지 12의 정수이고;

[0026]

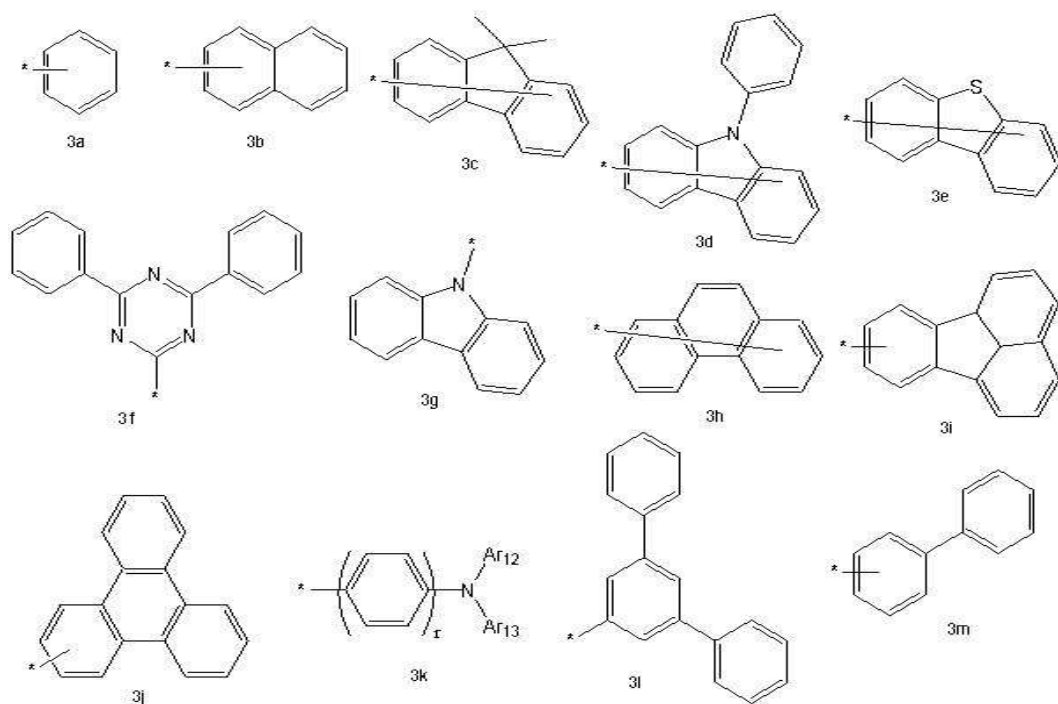
r 은 0 내지 5의 정수이고;

[0027]

$*$ 는 결합을 나타낸다.

[0028]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 식 중, R_1 내지 R_5 가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐 원자, 시아노기, 메틸기, 에틸기, 프로필기, 부틸기, t-부틸기, 펜틸기 또는 하기 화학식 3a 내지 3m 중 어느 하나일 수 있다:



[0029]

[0030]

상기 화학식 3a 내지 3m 중, Ar_{12} 및 Ar_{13} 은 서로 독립적으로, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0031]

r 은 0 내지 2의 정수이고;

[0032]

*는 결합을 나타낸다.

[0033]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_6 내지 R_8 및 R_{10} 내지 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_9 는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 이거나;

[0034]

R_6 내지 R_{10} , R_{12} 및 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_{11} 은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다;

[0035]

여기서, X_1 은 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n 은 1 내지 10의 정수이고;

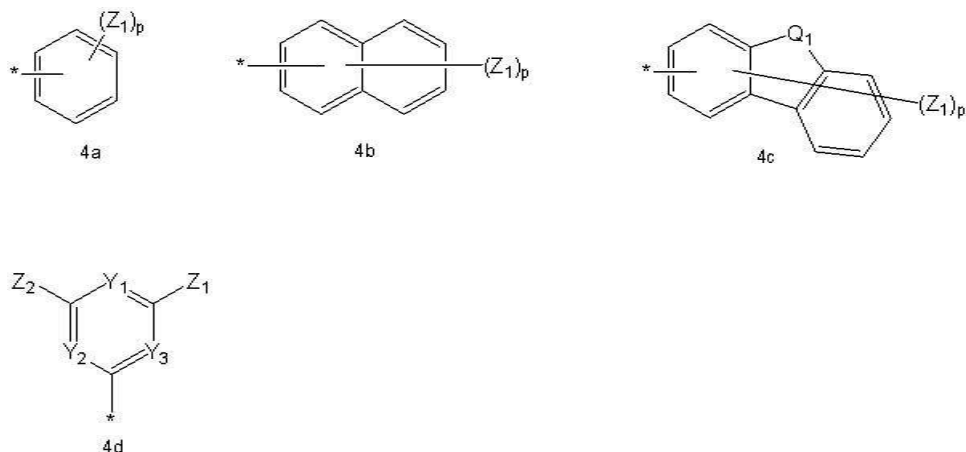
[0036]

n 개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0037]

n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

[0038] Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나이고;



[0039]

[0040] 상기 화학식 4a 내지 4d 중,

[0041] Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0042] Y_1 , Y_2 및 Y_3 는 서로 독립적으로, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0043] Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0044] p 는 1 내지 8의 정수이고;

[0045] *는 결합을 나타낸다.

[0046] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_6 내지 R_8 및 R_{10} 내지 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_9 는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 이거나;

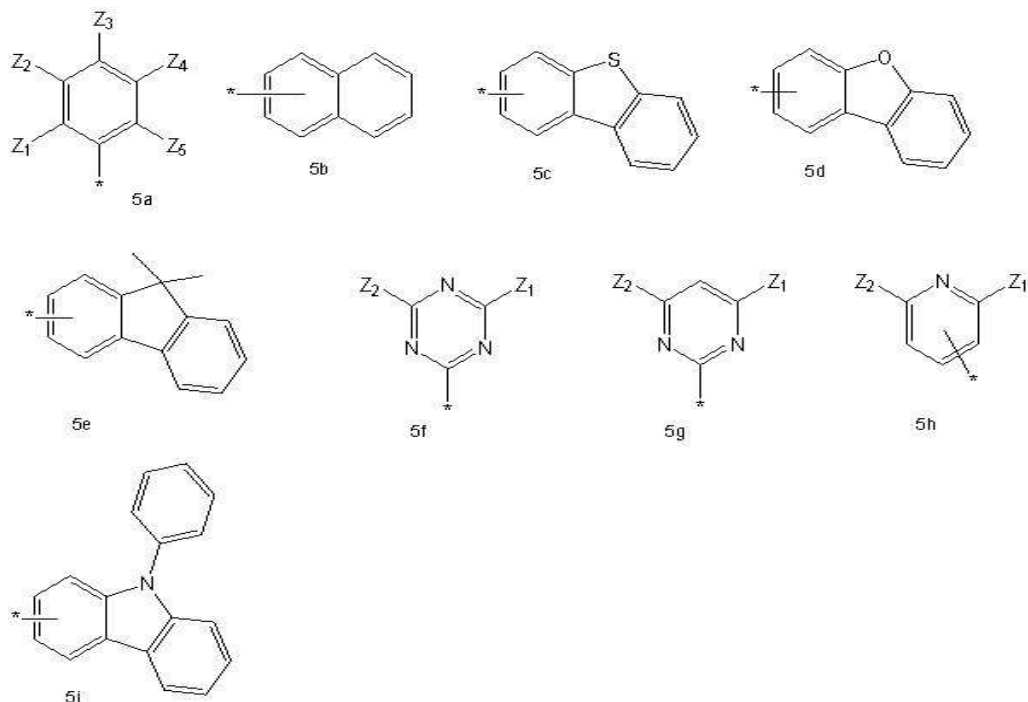
[0047] R_6 내지 R_{10} , R_{12} 및 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_{11} 은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다;

[0048] 여기서, X_1 는 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n 은 1 내지 10의 정수이고;

[0049] n 개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0050] n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

[0051] Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나이고;



[0052]

[0053] 상기 화학식 5a 내지 5i 중,

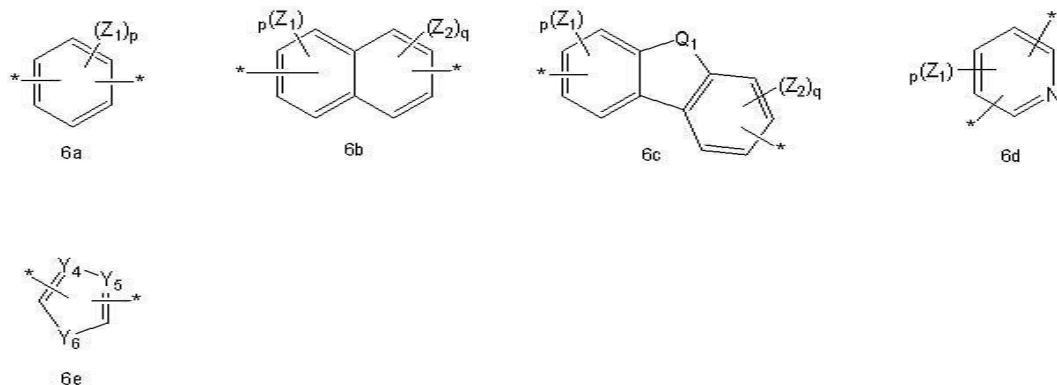
[0054] Z_1 내지 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0055] *는 결합을 나타낸다.

[0056] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_9 또는 R_{11} 이 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다;

[0057] 여기서, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0058] X_1 는 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나이고, n개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며, n개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있고;



[0059]

[0060] 상기 화학식 6a 내지 6e 중,

[0061] Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0062] Y_4 , Y_5 및 Y_6 은 서로 독립적으로 $-O-$, $-S-$, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0063] Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0064] p 는 1 내지 4의 정수이고;

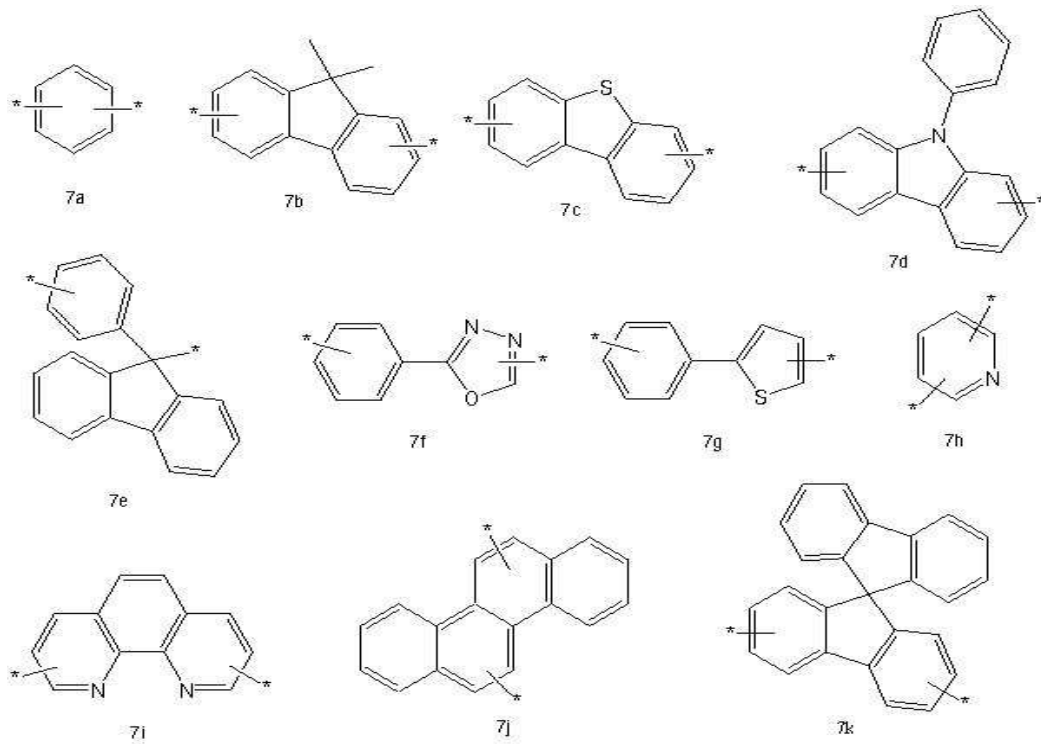
[0065] q 는 1 내지 4의 정수이고;

[0066] *는 결합을 나타낸다.

[0067] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_9 또는 R_{11} 이 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다:

[0068] 여기서, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0069] X_1 는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나이고;

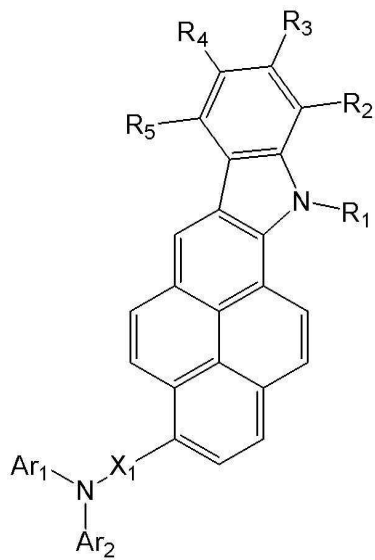


[0070]

[0071] 상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

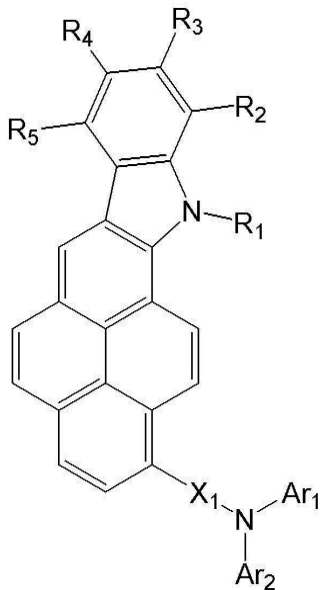
[0072] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1이 다음의 화학식 2 또는 화학식 3일 수 있다:

[0073] <화학식 2>



[0074]

[0075] <화학식 3>



[0076]

[0077] 상기 화학식 2 및 화학식 3 중,

[0078] R₁ 내지 R₆는 각각 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알케닐기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬닐기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카복시기이고;

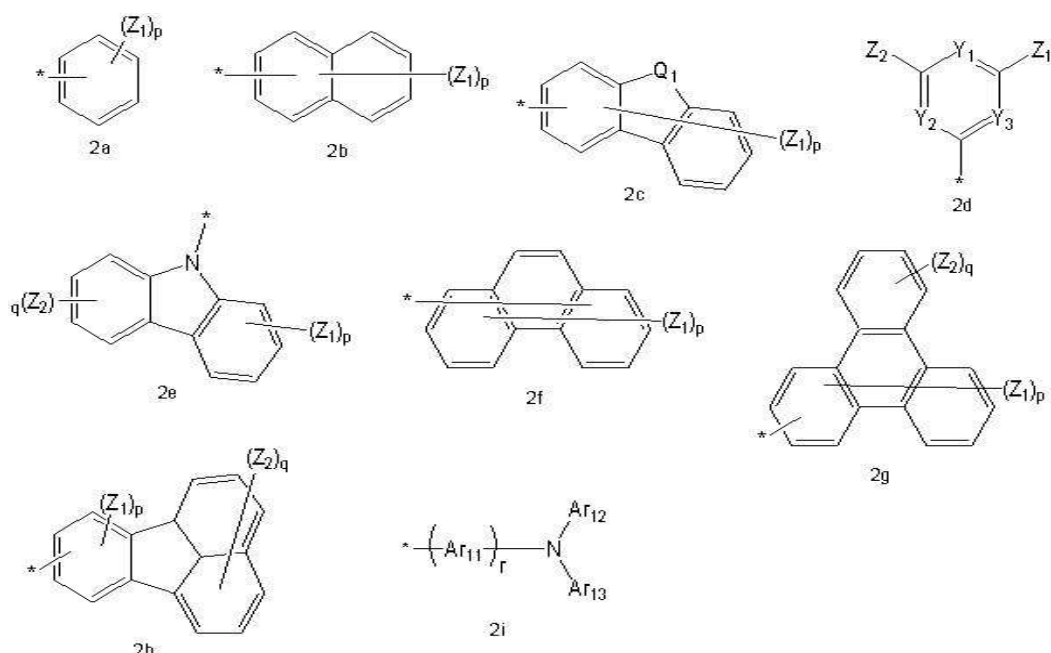
[0079] Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0080] X₁는 -(Ar₃)_n-으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar₃는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n은 1 내지 10의 정수이고;

[0081] n개의 Ar₃는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0082] n개의 Ar₃ 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar₃는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있다.

[0083] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R₁ 내지 R₆가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐 원자, 시아노기, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 또는 하기 화학식 2a 내지 2i 중 어느 하나일 수 있다:



[0084]

[0085]

상기 화학식 2a 내지 2i 중,

[0086]

Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0087]

Y_1 , Y_2 및 Y_3 는 서로 독립적으로, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0088]

Z_1 , Z_2 , Ar_{12} , Ar_{13} , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0089]

Ar_{11} 은 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬렌기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 또는 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기이고;

[0090]

p 는 1 내지 12의 정수이고;

[0091]

q 는 1 내지 12의 정수이고;

[0092]

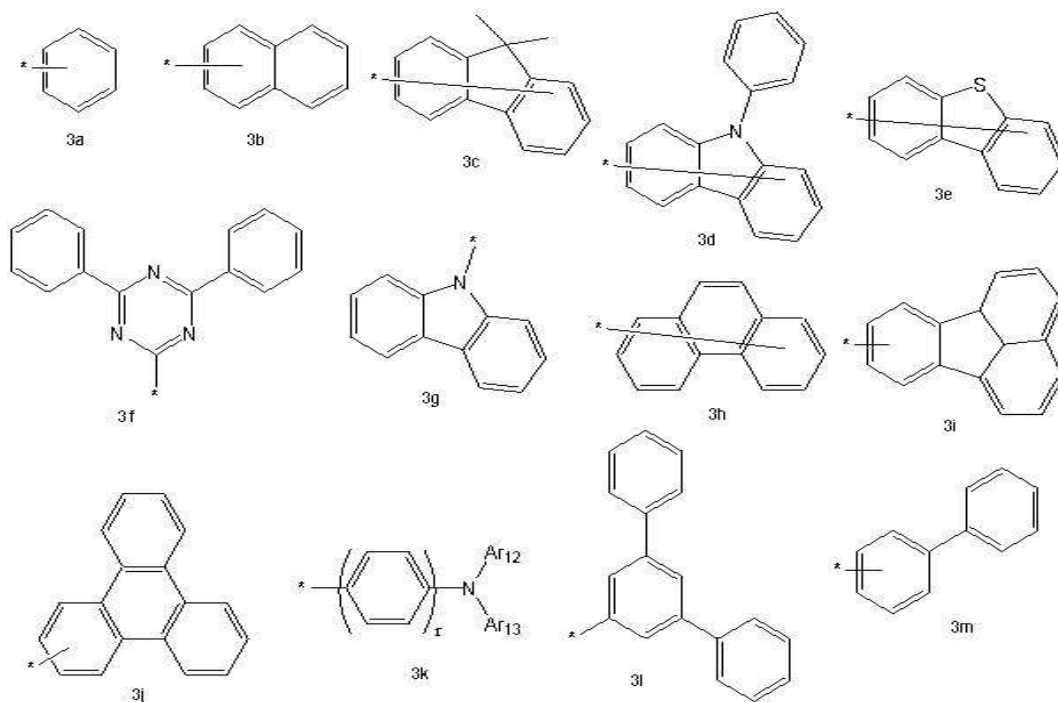
r 은 0 내지 5의 정수이고;

[0093]

$*$ 는 결합을 나타낸다.

[0094]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R_1 내지 R_5 가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로젠 원자, 시아노기, 메틸기, 에틸기, 프로필기, 부틸기, t -부틸기, 펜틸기 또는 하기 화학식 3a 내지 3m 중 어느 하나일 수 있다:



[0095]

[0096]

[0097]

[0098]

[0099]

[0100]

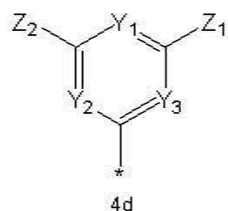
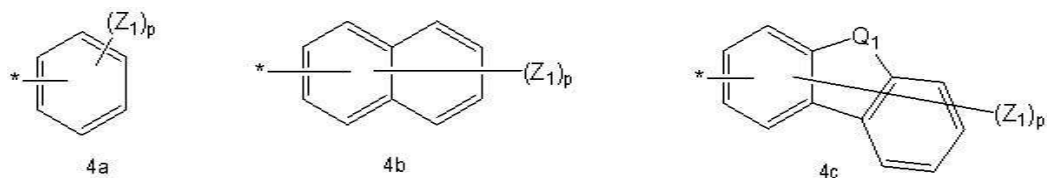
상기 화학식 3a 내지 3m중,

Ar₁₂ 및 Ar₁₃은 서로 독립적으로, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

r은 0 내지 2의 정수이고;

*는 결합을 나타낸다.

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나일 수 있다:



[0101]

[0102]

[0103]

[0104]

[0105]

상기 화학식 4a 내지 4d 중,

Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

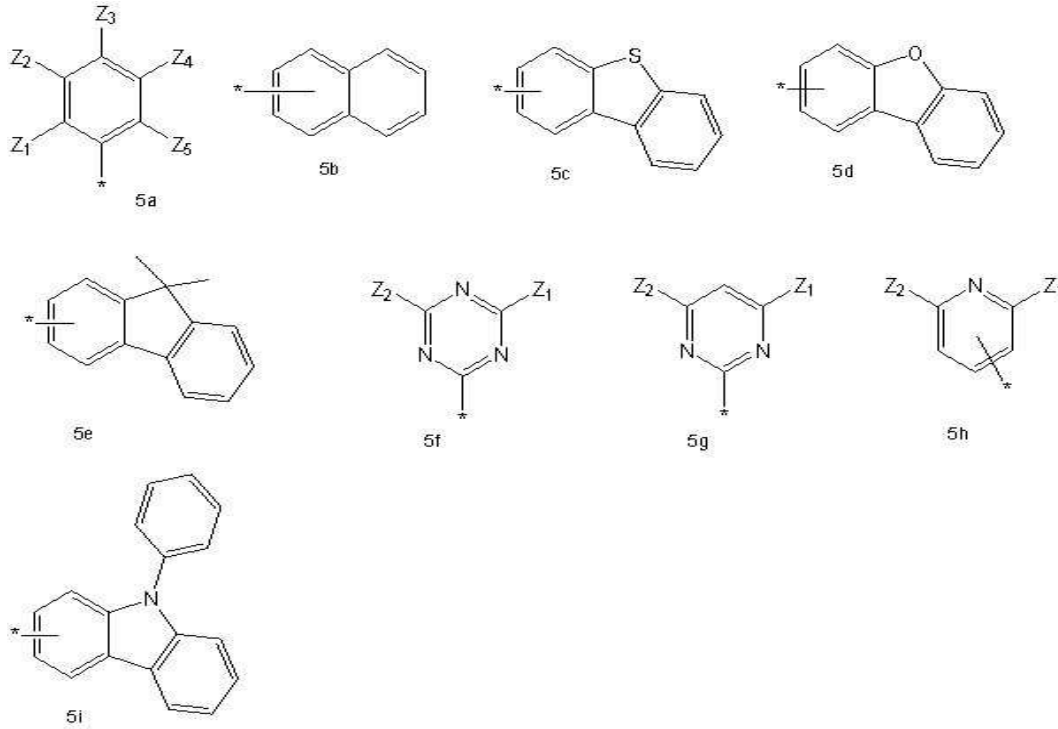
Z₁, Z₂, R₁₄, R₁₅, R₁₆ 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20

의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0106] p는 1 내지 8의 정수이고;

[0107] *는 결합을 나타낸다.

[0108] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나일 수 있다:



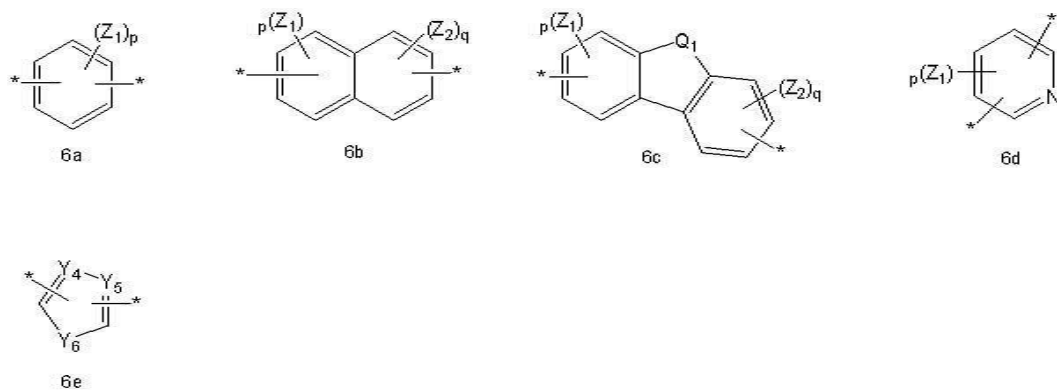
[0109]

[0110] 상기 화학식 5a 내지 5i 중,

[0111] Z₁ 내지 Z₅는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0112] *는 결합을 나타낸다.

[0113] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar₃는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나일 수 있다:



[0114]

[0115] 상기 화학식 6a 내지 6e 중,

[0116] Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

[0117] Y₄, Y₅ 및 Y₆은 서로 독립적으로 -O-, -S-, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

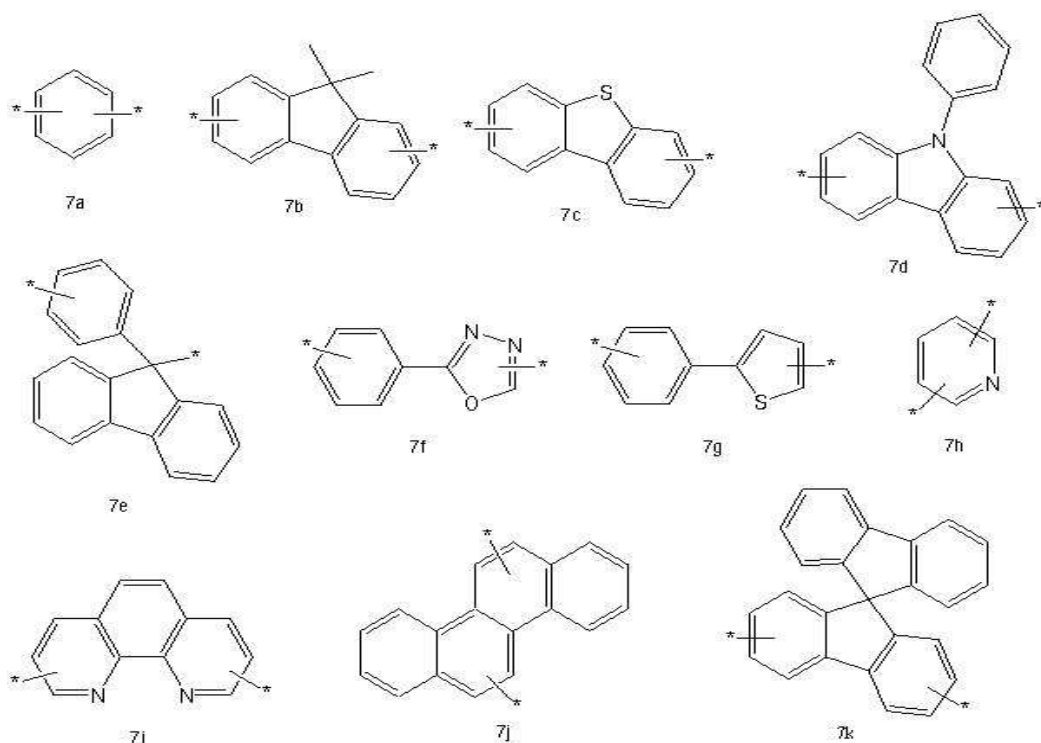
[0118] Z₁, Z₂, R₁₄, R₁₅, R₁₆, 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0119] p는 1 내지 4의 정수이고;

[0120] q는 1 내지 4의 정수이고;

[0121] *는 결합을 나타낸다.

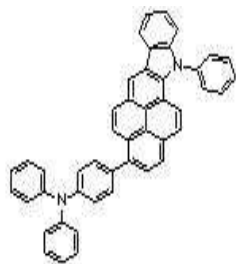
[0122] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, X₁는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나일 수 있다:



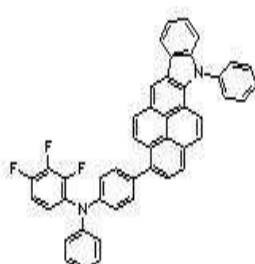
[0123]

[0124] 상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

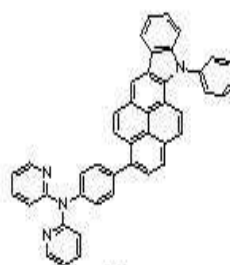
[0125] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1의 화합물이 하기 화합물들 중 어느 하나일 수 있다:



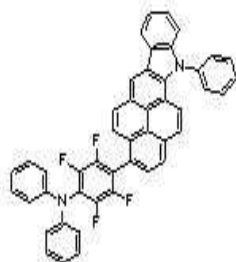
2



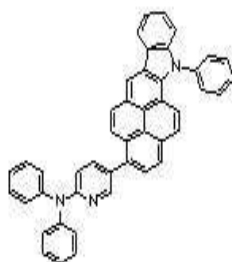
11



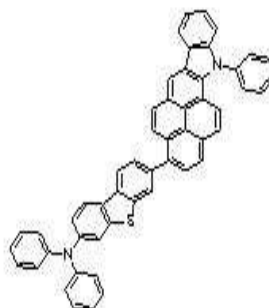
24



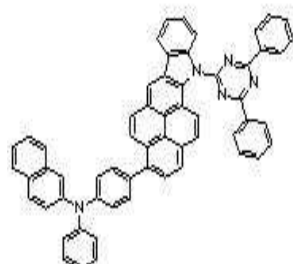
34



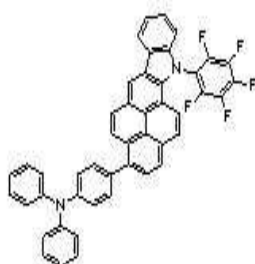
45



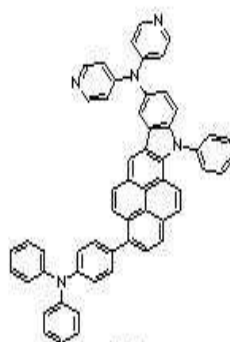
48



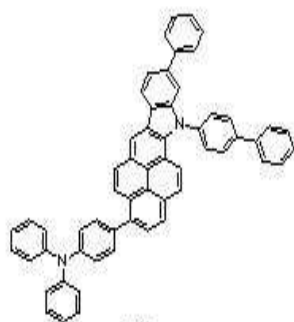
55



57

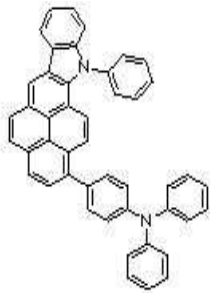


73

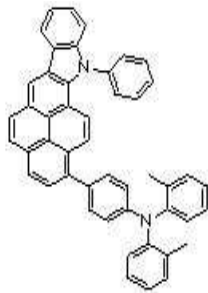


82

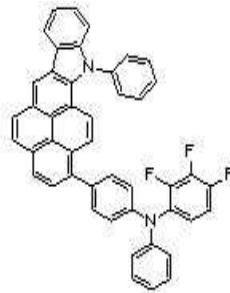
[0126]



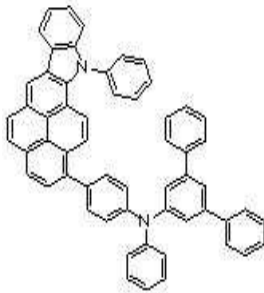
87



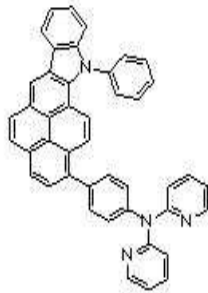
89



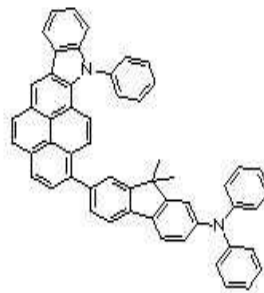
95



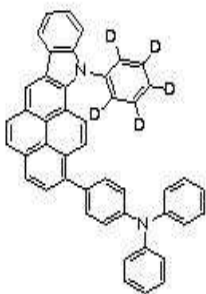
105



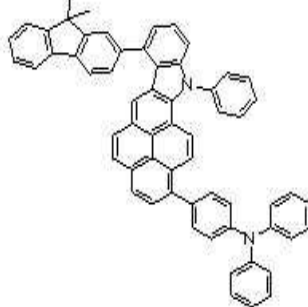
108



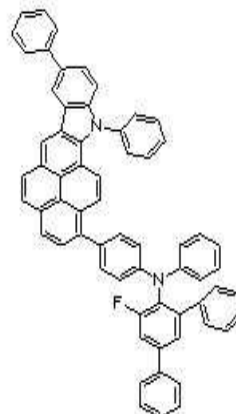
124



141



146



158

[0127]

본 발명의 다른 측면에 따라,

[0128]

제 1 전극; 제 2 전극; 및 제 1 전극 및 제 2 전극 사이에 개재된 유기층을 구비한 유기 발광 소자로서, 상기 유기층이 상기 헤테로고리 화합물을 포함하는 제 1 층을 포함하는 유기 발광 소자가 제공된다.

[0129]

[0130]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 제 1 층이 정공 주입층, 정공 수송층, 정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층, 전자 주입층, 전자 수송층, 또는 전자 주입 기능 및 전자 수송 기능을 동시에 갖는 기능층일 수 있다.

[0131]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 제 1 층이 정공주입층, 정공수송층, 정공주입 및 정공수송기능을 동시에 갖는 기능층, 발광층, 전자주입층, 전자수송층, 또는 전자주입 및 전자수송기능을 동시에 갖는 기능층이고, 상기 제 1 층이 전하-생성 물질을 더 포함할 수 있다.

[0132]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 유기 발광 소자의 상기 제 1 층은 상기 헤테로고리 화합물을 사용하여 습식 공정으로 형성될 수 있다.

[0133]

본 발명의 또 다른 측면에 따라, 상기 유기 발광 소자를 구비하고 상기 유기 발광 소자의 제 1 전극이 박막 트랜지스터의 소스 전극 또는 드레인 전극과 전기적으로 연결된 평판 표시 장치가 제공된다.

발명의 효과

[0134] 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물은 우수한 발광 특성 및 전하 수송 능력을 가지고 있어 적색, 녹색, 청색, 흰색 등의 거의 모든 칼라의 형광과 인광 소자에 적합한 전자 주입 재료 또는 전자 수송 재료로 유용하며, 특히 녹색, 청색, 흰색 형광 소자의 발광 재료로서 유용하다. 이를 이용하면 고효율, 저전압, 고 휘도, 장수명의 유기 전계 발광 소자를 제작할 수 있다.

도면의 간단한 설명

[0135] 도 1은 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자의 구조를 나타낸 도면이다.

도 2는 본 발명의 일 구현예에 따른 화학식 1의 구조를 나타낸 도면이다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

[0136] 유기 발광층 재료로서 페닐안트라센의 2 량체 또는 3 량체의 화합물을 사용한 유기 전계 발광소자가 공지된 경우도 있지만, 이 화합물을 이용한 소자는 공역계를 통해 연결된 안트라센을 2개 또는 3개 포함하고 있기 때문에 에너지 갭이 작아지고 청색발광의 색순도가 떨어지는 문제점이 있었다. 또한 이 화합물은 산화되기 쉬운 약점이 있어서 불순물이 생기기 쉬워 정제면에서 어려운 점이 있었다. 이러한 문제점을 극복하기 위해 1,9-위치가 나프탈렌으로 치환된 안트라센 화합물이나 페닐기의 m-위치에 아릴기가 치환된 디페닐안트라센 화합물을 이용한 유기발광소자가 알려져 있지만 발광효율이 낮은 단점이 있었다.

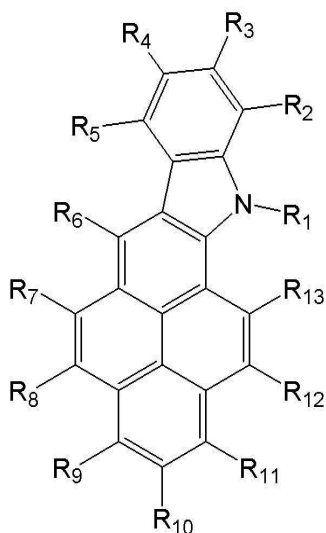
[0137] 또한, 나프탈렌 치환된 모노안트라센 유도체를 사용한 유기발광소자가 공지된 경우도 있지만 발광효율이 1cd/A 정도로 낮아 실용적이지 못했다.

[0138] 또한, 페닐안트라센 구조를 갖는 화합물을 사용한 유기발광소자가 공지된 경우도 있지만 이 화합물은 m-위치가 아릴기로 치환되어 있기 때문에 내열성은 우수하나 발광효율 특성이 2cd/A 정도로 낮아 만족할 만한 수준에 이르지 못했다.

[0139] 이하에서 본 발명을 상세하게 설명하기로 한다.

[0140] 본 발명의 일 측면에 따라, 하기 화학식 1로 표시되는 헤테로 고리 화합물이 제공된다:

[0141] <화학식 1>



[0142]

[0143] 상기 화학식 1 중,

[0144] R₁ 내지 R₁₃은 각각 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알케닐기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알키닐기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노

기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기일 수 있다.

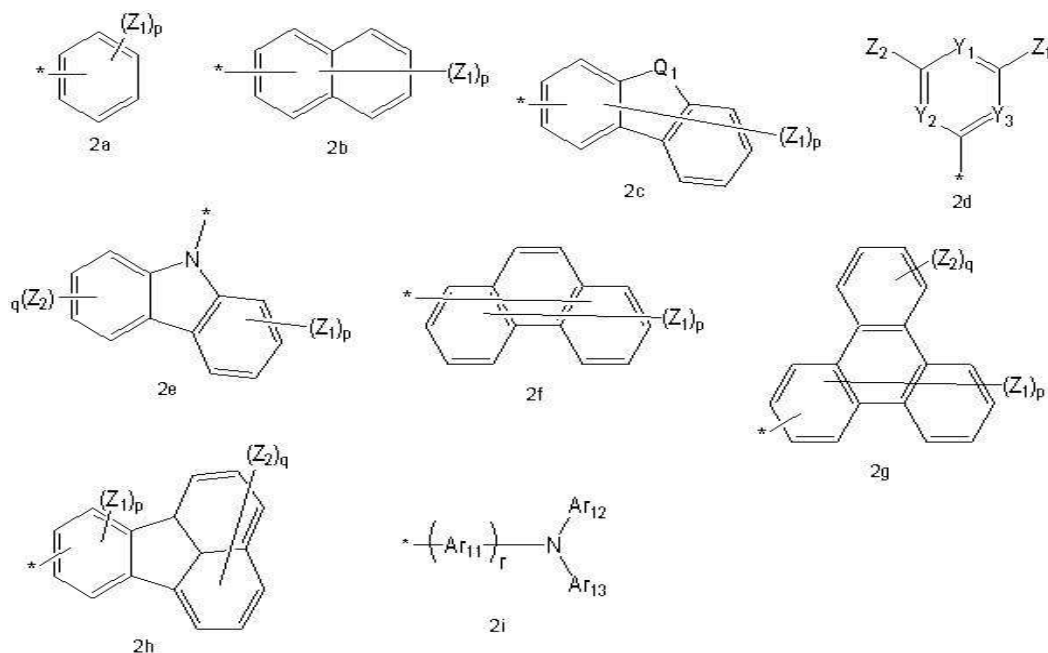
[0145] 본 발명에 일 구현예에 따른 상기 화학식 1의 화합물은 유기 발광 소자용 발광 재료, 전자 수송 재료 또는 전자 주입 재료로서의 기능을 가진다. 상기 화학식 1과 같이 분자내 헤테로고리를 함유하는 화합물들은 헤테로환의 도입으로 유리전이온도(Tg)나 용점이 높다. 따라서 전계 발광시에 있어서의 유기층 중, 유기층 사이 내지는, 유기층과 금속전극간에서 발생하는 줄 열에 대한 내열성 및 고온 환경 하에서의 내성이 증가된다.

[0146] 본 발명에 일 구현예에 따른 상기 화학식 1의 화합물을 이용하여 제조된 유기 전계 발광 소자는 보존시 및 구동시의 내구성이 높다. 또한, 예를 들어, 아릴기, 헤테로아릴기 등의 치환기의 도입으로 필름상태의 분자막 상태가 개선되어 유기 전계 발광 소자의 특성을 향상시키는 장점이 있다.

[0147] 본 발명에 일 구현예에 따른 상기 헤테로 고리 화합물의 경우, 파이렌의 1번 위치에 N이 직접 연결되어 있어 소자에 전기장이 가해지고 분자가 라디칼 음이온이나 라디칼 양이온으로 들뜬 상태가 될 때 1번 위치의 질소원자의 공명(resonance)에 의한 안정화 효과가 크게 작용하여 분자의 소자 내 수명향상에 유리할 수 있다. 또한 파이렌 골격의 π -전자에 질소의 비공유 전자쌍이 더해지고 결과적으로 $\pi \rightarrow \pi^*$ 전이뿐만 아니라 $n \rightarrow \pi^*$ 전이까지 가능하게 되어 발광효율의 증가에도 기여할 수 있다.

[0148] 상기 화학식 1의 화합물의 치환기에 대해서 좀 더 상세히 서술한다.

[0149] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐 원자, 시아노기, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 또는 하기 화학식 2a 내지 2i 중 어느 하나일 수 있다:



[0150]

상기 화학식 2a 내지 2i 중,

[0151]

Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

[0152]

Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

[0153]

Z₁, Z₂, Ar₁₂, Ar₁₃, R₁₄, R₁₅, R₁₆, 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0154]

Ar₁₁은 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬렌기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 또는 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기이고;

[0155]

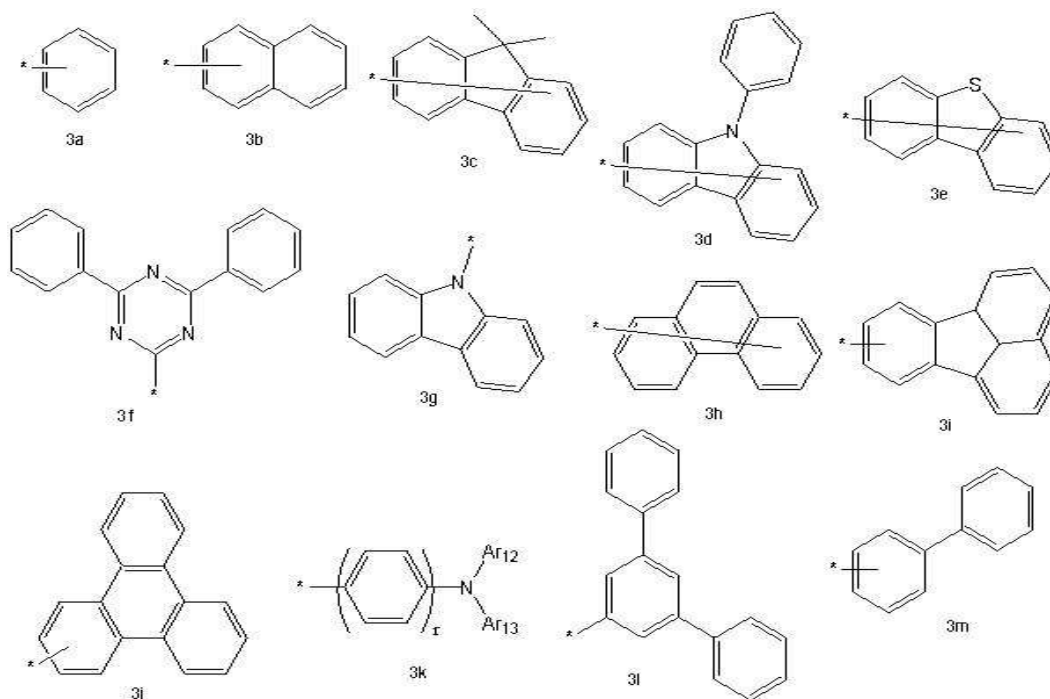
[0156] p는 1 내지 12의 정수이고;

[0157] q는 1 내지 12의 정수이고;

[0158] r은 0 내지 5의 정수이고;

[0159] *는 결합을 나타낸다.

[0160] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 식 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐 원자, 시아노기, 메틸기, 에틸기, 프로필기, 부틸기, t-부틸기, 펜틸기 또는 하기 화학식 3a 내지 3m 중 어느 하나일 수 있다:



[0161]

[0162] 상기 화학식 3a 내지 3m중, Ar₁₂ 및 Ar₁₃은 서로 독립적으로, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0163] r은 0 내지 2의 정수이고;

[0164] *는 결합을 나타낸다.

[0165] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R₆ 내지 R₈ 및 R₁₀ 내지 R₁₃은 수소 또는 중수소이고, R₉는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, -X₁-N(Ar₁Ar₂)이거나;

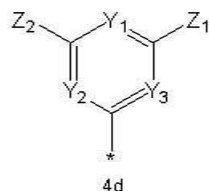
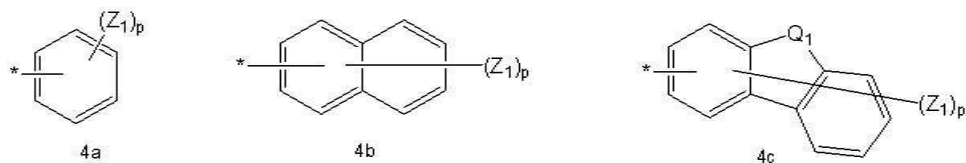
[0166] R₆ 내지 R₁₀, R₁₂ 및 R₁₃은 수소 또는 중수소이고, R₁₁은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, -X₁-N(Ar₁Ar₂)일 수 있다:

[0167] 여기서, X₁은 -(Ar₃)_n-으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar₃는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n은 1 내지 10의 정수이고;

[0168] n개의 Ar₃는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0169] n개의 Ar₃ 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar₃는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

[0170] Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나이고;



[0171]

[0172] 상기 화학식 4a 내지 4d 중,

[0173] Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0174] Y_1 , Y_2 및 Y_3 는 서로 독립적으로, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0175] Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0176] p 는 1 내지 8의 정수이고;

[0177] *는 결합을 나타낸다.

[0178] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_6 내지 R_8 및 R_{10} 내지 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_9 는 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 이거나;

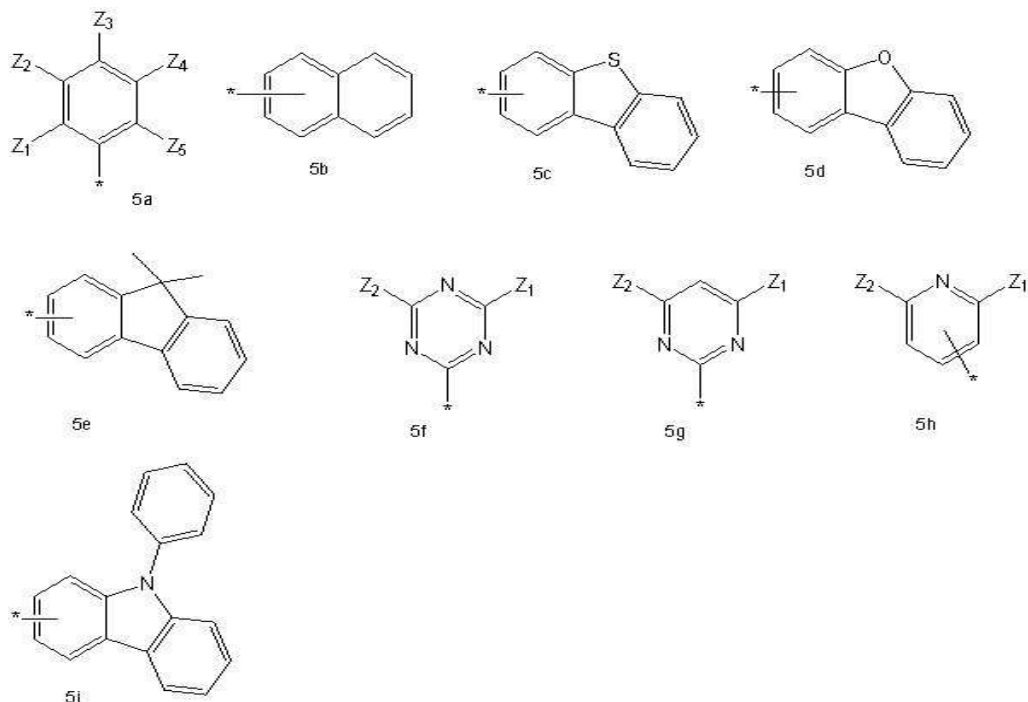
[0179] R_6 내지 R_{10} , R_{12} 및 R_{13} 은 수소 또는 중수소이고, R_{11} 은 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다;

[0180] 여기서, X_1 는 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n 은 1 내지 10의 정수이고;

[0181] n 개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0182] n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있으며,

[0183] Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나이고;



[0184]

[0185] 상기 화학식 5a 내지 5i 중,

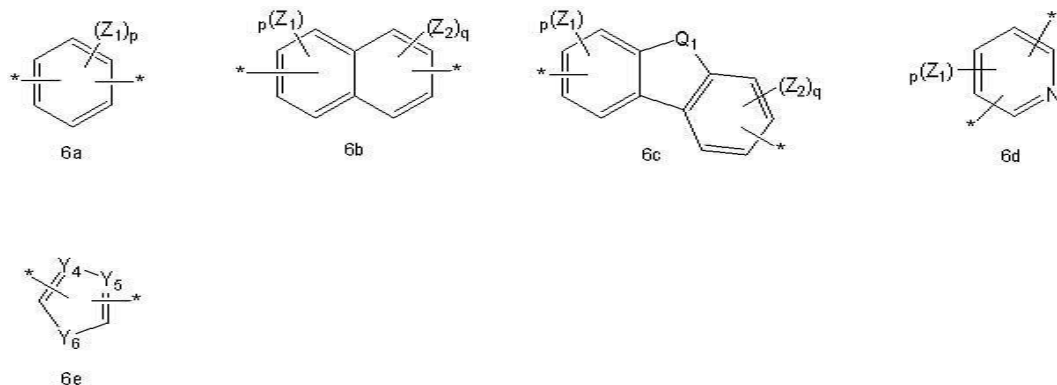
[0186] Z_1 내지 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0187] *는 결합을 나타낸다.

[0188] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_9 또는 R_{11} 이 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다;

[0189] 여기서, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0190] X_1 는 $-(Ar_3)_n-$ 으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar_3 는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나이고, n 개의 Ar_3 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며, n 개의 Ar_3 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar_3 는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있고;



[0191]

[0192] 상기 화학식 6a 내지 6e 중,

[0193] Q_1 은 $-C(R_{14})(R_{15})-$, $-N(R_{16})-$, $-S-$ 또는 $-O-$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0194] Y_4 , Y_5 및 Y_6 은 서로 독립적으로 $-O-$, $-S-$, $-N=$ 또는 $-C(R_{17})=$ 로 표시되는 연결기들이고;

[0195] Z_1 , Z_2 , R_{14} , R_{15} , R_{16} , 및 R_{17} 은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0196] p 는 1 내지 4의 정수이고;

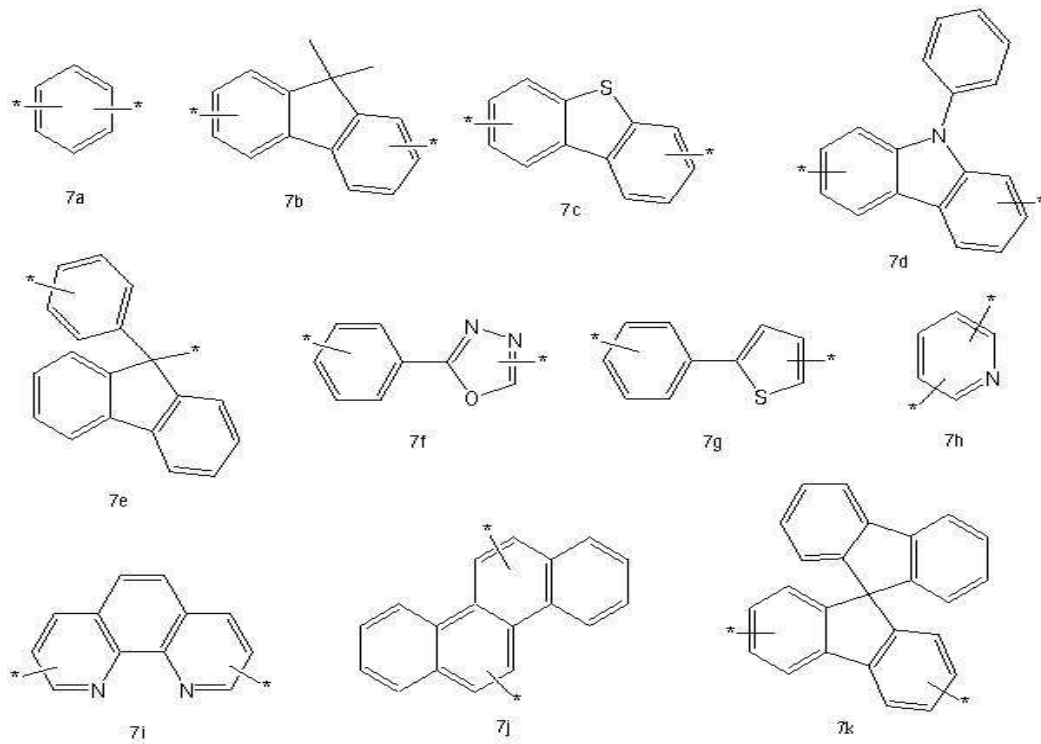
[0197] q 는 1 내지 4의 정수이고;

[0198] *는 결합을 나타낸다.

[0199] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1 중, R_9 또는 R_{11} 이 탄소수 5 내지 60의 치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 치환된 헤테로아릴기 또는 탄소수 6 내지 60의 치환된 축합 다환기로서, $-X_1-N(Ar_1Ar_2)$ 일 수 있다:

[0200] 여기서, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0201] X_1 는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나이고;

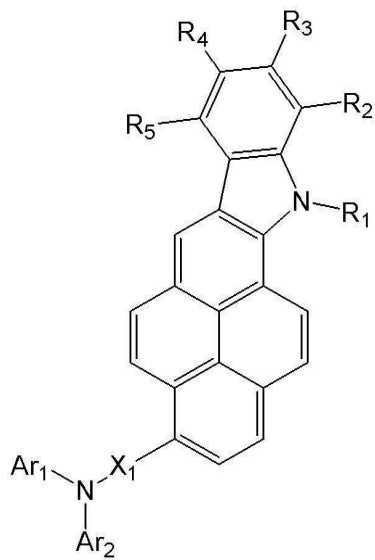


[0202]

[0203] 상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

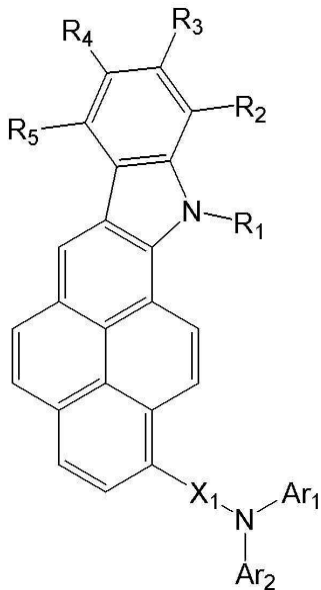
[0204] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 1이 다음의 화학식 2 또는 화학식 3일 수 있다:

[0205] <화학식 2>



[0206]

[0207] <화학식 3>



[0208]

[0209] 상기 화학식 2 및 화학식 3 중,

[0210] R₁ 내지 R₅는 각각 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알케닐기, 탄소수 2 내지 60의 치환 또는 비치환된 알킬닐기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 1 내지 60의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로겐 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

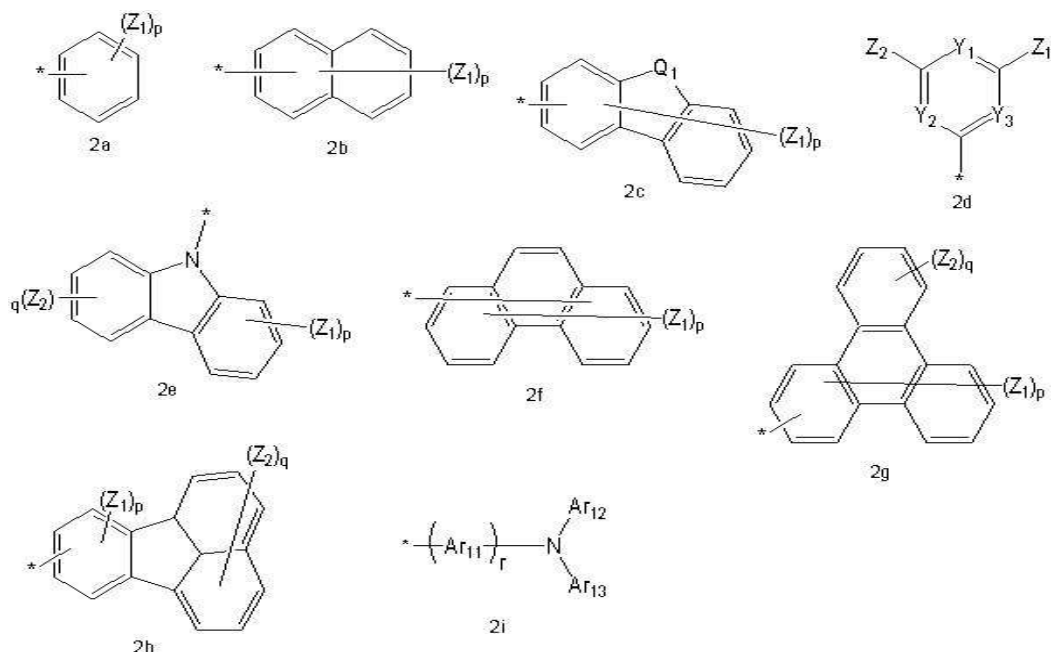
[0211] Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 탄소수 3 내지 50의 치환 또는 비치환된 사이클로알킬기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴옥시기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴싸이오기, 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 5 내지 60의 아릴기 또는 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기로 치환된 아미노기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0212] X₁는 -(Ar₃)_n-으로 나타내지는 2가 연결기(divalent linking group)이고, Ar₃는 탄소수 5 내지 60의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 탄소수 3 내지 60의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기, 또는 탄소수 6 내지 60의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고, n은 1 내지 10의 정수이고;

[0213] n개의 Ar₃는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며;

[0214] n개의 Ar₃ 중 서로 이웃하는 2 이상의 Ar₃는 서로 융합되거나 단일 결합으로 연결될 수 있다.

[0215] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐 원자, 시아노기, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 또는 하기 화학식 2a 내지 2i 중 어느 하나일 수 있다:



[0216]

[0217] 상기 화학식 2a 내지 2i 중,

[0218] Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

[0219] Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

[0220] Z₁, Z₂, Ar₁₂, Ar₁₃, R₁₄, R₁₅, R₁₆, 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0221] Ar₁₁은 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬렌기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴렌기, 또는 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴렌기이고;

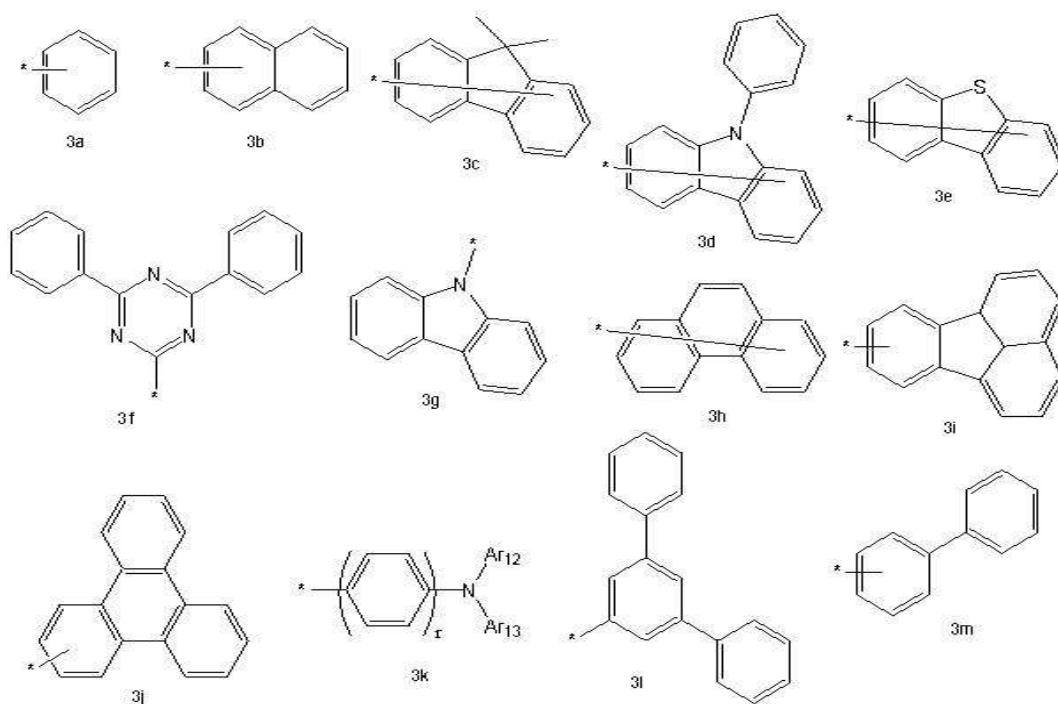
[0222] p는 1 내지 12의 정수이고;

[0223] q는 1 내지 12의 정수이고;

[0224] r은 0 내지 5의 정수이고;

[0225] *는 결합을 나타낸다.

[0226] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, R₁ 내지 R₅가 서로 독립적으로, 수소, 중수소, 할로젠 원자, 시아노기, 메틸기, 에틸기, 프로필기, 부틸기, t-부틸기, 펜틸기 또는 하기 화학식 3a 내지 3m 중 어느 하나일 수 있다:



[0227]

[0228]

[0229]

[0230]

[0231]

[0232]

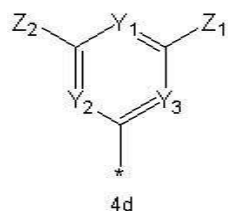
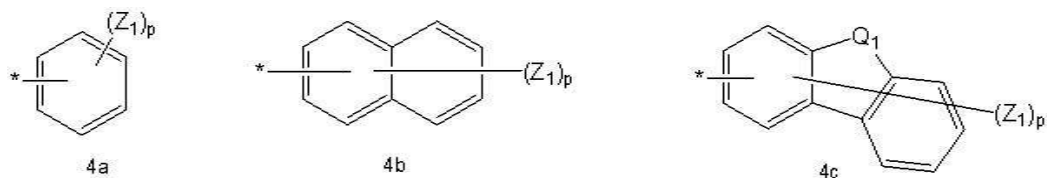
상기 화학식 3a 내지 3m중,

Ar₁₂ 및 Ar₁₃은 서로 독립적으로, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

r은 0 내지 2의 정수이고;

*는 결합을 나타낸다.

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar₁ 및 Ar₂는 서로 독립적으로, 하기 화학식 4a 내지 4d 중 어느 하나일 수 있다:



[0233]

[0234]

[0235]

[0236]

[0237]

상기 화학식 4a 내지 4d 중,

Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

Y₁, Y₂ 및 Y₃는 서로 독립적으로, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

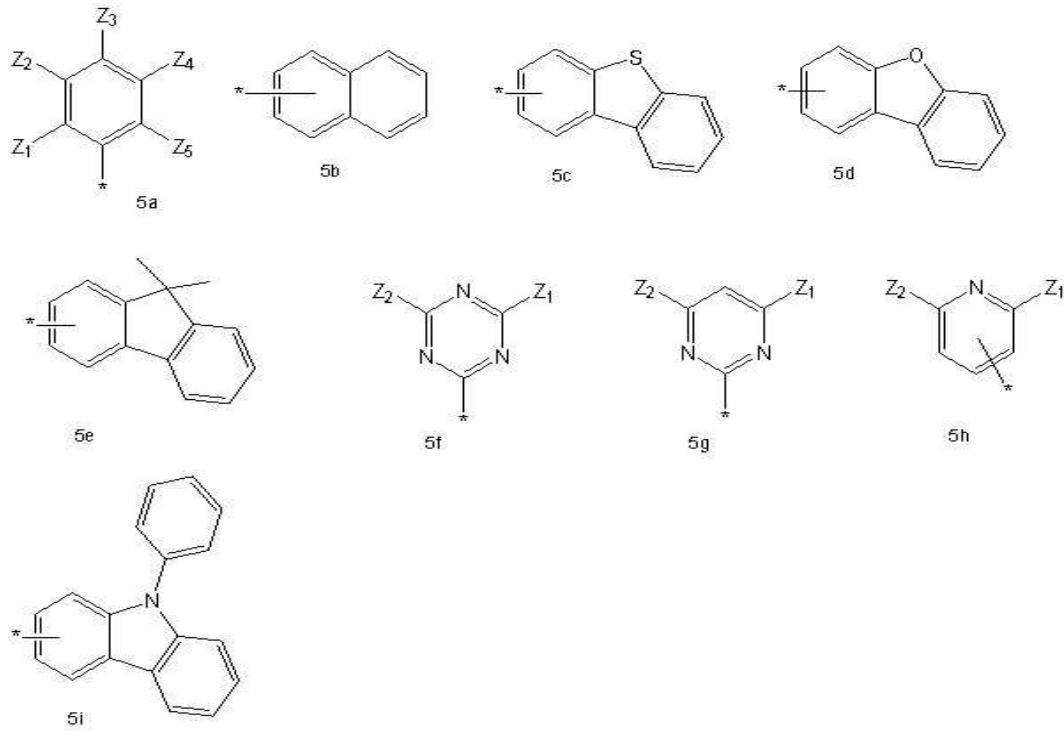
Z₁, Z₂, R₁₄, R₁₅, R₁₆ 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20

의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0238] p는 1 내지 8의 정수이고;

[0239] *는 결합을 나타낸다.

[0240] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar_1 및 Ar_2 는 서로 독립적으로, 하기 화학식 5a 내지 5i 중 어느 하나일 수 있다:



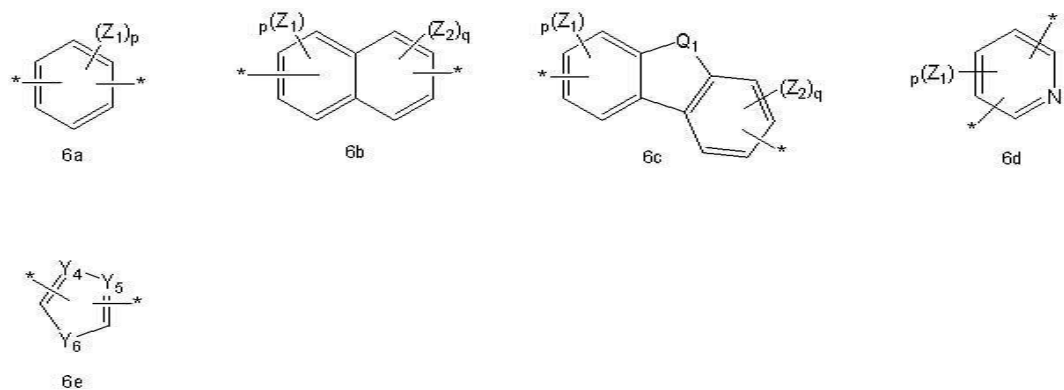
[0241]

[0242] 상기 화학식 5a 내지 5i 중,

[0243] Z_1 내지 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 할로젠, 시아노, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알킬기, 탄소수 1 내지 20의 치환 또는 비치환된 알콕시기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 또는 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기이고;

[0244] *는 결합을 나타낸다.

[0245] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, Ar_3 는 하기 화학식 6a 내지 6e 중 어느 하나일 수 있다:



[0246]

[0247] 상기 화학식 6a 내지 6e 중,

[0248] Q₁은 -C(R₁₄)(R₁₅)-, -N(R₁₆)-, -S- 또는 -O-로 표시되는 연결기들이고;

[0249] Y₄, Y₅ 및 Y₆은 서로 독립적으로 -O-, -S-, -N= 또는 -C(R₁₇)=로 표시되는 연결기들이고;

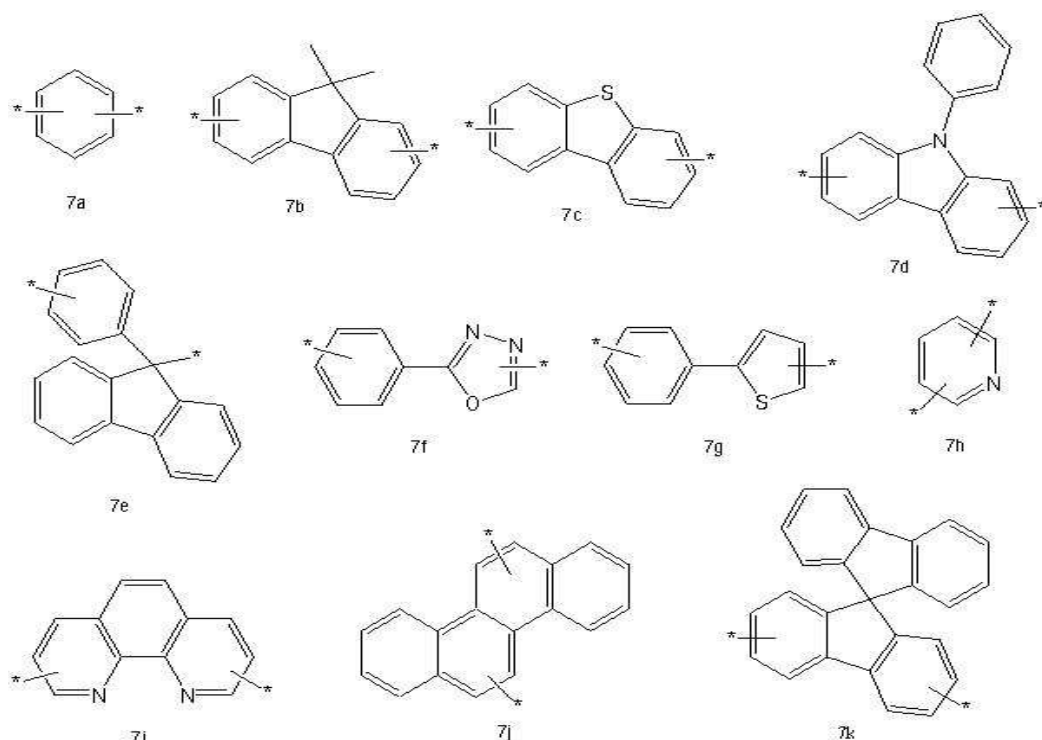
[0250] Z₁, Z₂, R₁₄, R₁₅, R₁₆, 및 R₁₇은 서로 독립적으로, 수소 원자, 중수소, 탄소수 1 내지 20의 알킬기, 탄소수 5 내지 20의 치환 또는 비치환된 아릴기, 탄소수 3 내지 20의 치환 또는 비치환된 헤테로아릴기, 탄소수 6 내지 20의 치환 또는 비치환된 축합 다환기, 할로젠 원자, 시아노기, 니트로기, 하이드록시기 또는 카르복시기이고;

[0251] p는 1 내지 4의 정수이고;

[0252] q는 1 내지 4의 정수이고;

[0253] *는 결합을 나타낸다.

[0254] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 화학식 2 및 화학식 3 중, X₁는 하기 화학식 7a 내지 7k 중 어느 하나 일 수 있다:



[0255]

[0256] 상기 화학식 7a 내지 7k 중 *는 결합을 나타낸다.

[0257] 이하, 본 발명의 화학식들에서 사용된 그룹 중 대표적인 그룹의 정의를 살펴보면 다음과 같다 (치환기를 한정하는 탄소 수는 비제한적인 것으로서 치환기의 특성을 한정하지는 않는다).

[0258] 상기 화학식에서, 비치환된 탄소수 1 내지 50의 알킬기는 선형 및 분지형일 수 있으며, 이의 비제한적인 예로는 메틸, 에틸, 프로필, 이소부틸, sec-부틸, 펜틸, iso-아밀, 헥실, 헵틸, 옥틸, 노나닐, 도데실 등을 들 수 있고, 상기 알킬기 중 하나 이상의 수소 원자는 중수소 원자, 할로젠 원자, 히드록시기, 니트로기, 시아노기, 아미노기, 아미디노기, 히드라진, 히드라존, 카르복실기나 그의 염, 술폰산기나 그의 염, 인산이나 그의 염, 또는 탄소수 1 내지 10의 알킬기, 탄소수 1 내지 10의 알콕시기, 탄소수 2 내지 10의 알케닐기, 탄소수 2 내지 10의 알키닐기, 탄소수 6 내지 16의 아릴기, 또는 탄소수 4 내지 16의 헤테로아릴기로 치환될 수 있다.

[0259] 상기 화학식에서, 비치환된 탄소수 2 내지 60의 알케닐기는 상기 비치환된 알킬기의 중간이나 맨 끝단에 하나 이상의 탄소 이중결합을 함유하고 있는 것을 의미한다. 예로서는 에테닐, 프로페닐, 부테닐 등이 있다. 이들 비치환된 알케닐기 중 적어도 하나 이상의 수소원자는 상술한 치환된 알킬기의 경우와 마찬가지로 치환가능하다.

[0260] 상기 화학식에서, 비치환된 탄소수 2 내지 60의 알키닐기는 상기 정의된 바와 같은 알킬기의 중간이나 맨 끝단

에 하나 이상의 탄소 삼중결합을 함유하고 있는 것을 의미한다. 예로서는 아세틸렌, 프로필렌, 페닐아세틸렌, 나프틸아세틸렌, 이소프로필아세틸렌, t-부틸아세틸렌, 디페닐아세틸렌 등이 있다. 이들 알킬닐기 중 적어도 하나 이상의 수소원자는 상술한 치환된 알킬기의 경우와 마찬가지로 치환기로 치환가능하다.

[0261] 상기 화학식에서, 비치환된 탄소수 3 내지 50의 사이클로알킬기는 탄소 수 3 내지 50의 고리 형태의 알킬기를 의미하며, 상기 사이클로알킬기 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

[0262] 상기 화학식에서, 탄소수 1 내지 50의 비치환된 알콕시기란 -OA(여기서, A는 상술한 바와 같은 비치환된 탄소수 1 내지 50의 알킬기임)의 구조를 갖는 그룹으로서, 이의 비제한적인 예로서, 메톡시, 에톡시, 프로폭시, 이소프로필옥시, 부톡시, 펜톡시, 등을 들 수 있다. 이들 알콕시기 중 적어도 하나 이상의 수소원자는 상술한 알킬기의 경우와 마찬가지로 치환기로 치환가능하다.

[0263] 상기 화학식 중, 비치환된 탄소수 5 내지 60의 아릴기는 하나 이상의 고리를 포함하는 카보사이클 방향족 시스템을 의미하며, 2 이상의 고리를 가질 수 경우, 서로 융합되거나, 단일 결합 등을 통하여 연결될 수 있다. 아릴이라는 용어는 페닐, 나프틸, 안트라세닐과 같은 방향족 시스템을 포함한다. 또한, 상기 아릴기 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

[0264] 치환 또는 비치환된 탄소수 5 내지 60의 아릴기의 예로는 페닐기, 탄소수 1 내지 10의 알킬페닐기(예를 들면, 에틸페닐기), 할로페닐기(예를 들면, o-, m- 및 p-플루오로페닐기, 디클로로페닐기), 시아노페닐기, 디시아노페닐기, 트리플루오로메톡시페닐기, 비페닐기, 할로비페닐기, 시아노비페닐기, 탄소수 1 내지 10의 알킬비페닐기, 탄소수 1 내지 10의 알콕시비페닐기, o-, m-, 및 p-톨릴기, o-, m- 및 p-쿠메닐기, 메실틸기, 페녹시페닐기, (α , α -디메틸벤젠)페닐기, (N,N'-디메틸)아미노페닐기, (N,N'-디페닐)아미노페닐기, 펜타레닐기, 인데닐기, 나프틸기, 할로나프틸기(예를 들면, 플루오로나프틸기), 탄소수 1 내지 10의 알킬나프틸기(예를 들면, 메틸나프틸기), 탄소수 1 내지 10의 알콕시나프틸기(예를 들면, 메톡시나프틸기), 시아로나프틸기, 안트라세닐기, 아즈레닐기, 헵타레닐기, 아세나프틸레닐기, 페나레닐기, 플루오레닐기, 안트라퀴놀일기, 메틸안트릴기, 페난트릴기, 트리페닐렌기, 피레닐기, 크리세닐기, 에틸-크리세닐기, 피세닐기, 페릴레닐기, 클로로페릴레닐기, 펜타페닐기, 펜타세닐기, 테트라페닐레닐기, 헥사페닐기, 헥사세닐기, 루비세닐기, 코로네틸기, 트리나프틸레닐기, 헵타페닐기, 헵타세닐기, 피란트레닐기, 오바레닐기 등을 들 수 있다.

[0265] 상기 화학식 중, 탄소수 3 내지 60의 비치환된 헤테로아릴기는 N, O, P 또는 S 중에서 선택된 1, 2 또는 3개의 헤테로원자를 포함하고, 2 이상의 고리를 가질 경우, 이들은 서로 융합되거나, 단일 결합 등을 통하여 연결될 수 있다. 비치환된 탄소수 3 내지 60의 헤테로아릴기의 예에는, 피라졸일기, 이미다졸일기, 옥사졸일기, 티아졸일기, 트리아졸일기, 테트라졸일기, 옥사디아졸일기, 피리디닐기, 피리다지닐기, 피리미디닐기, 트리아지닐기, 카바졸일기, 인돌일기, 퀴놀리닐기, 이소퀴놀리닐기, 디벤조싸이오펜기 등을 들 수 있다. 또한 상기 헤테로아릴기 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

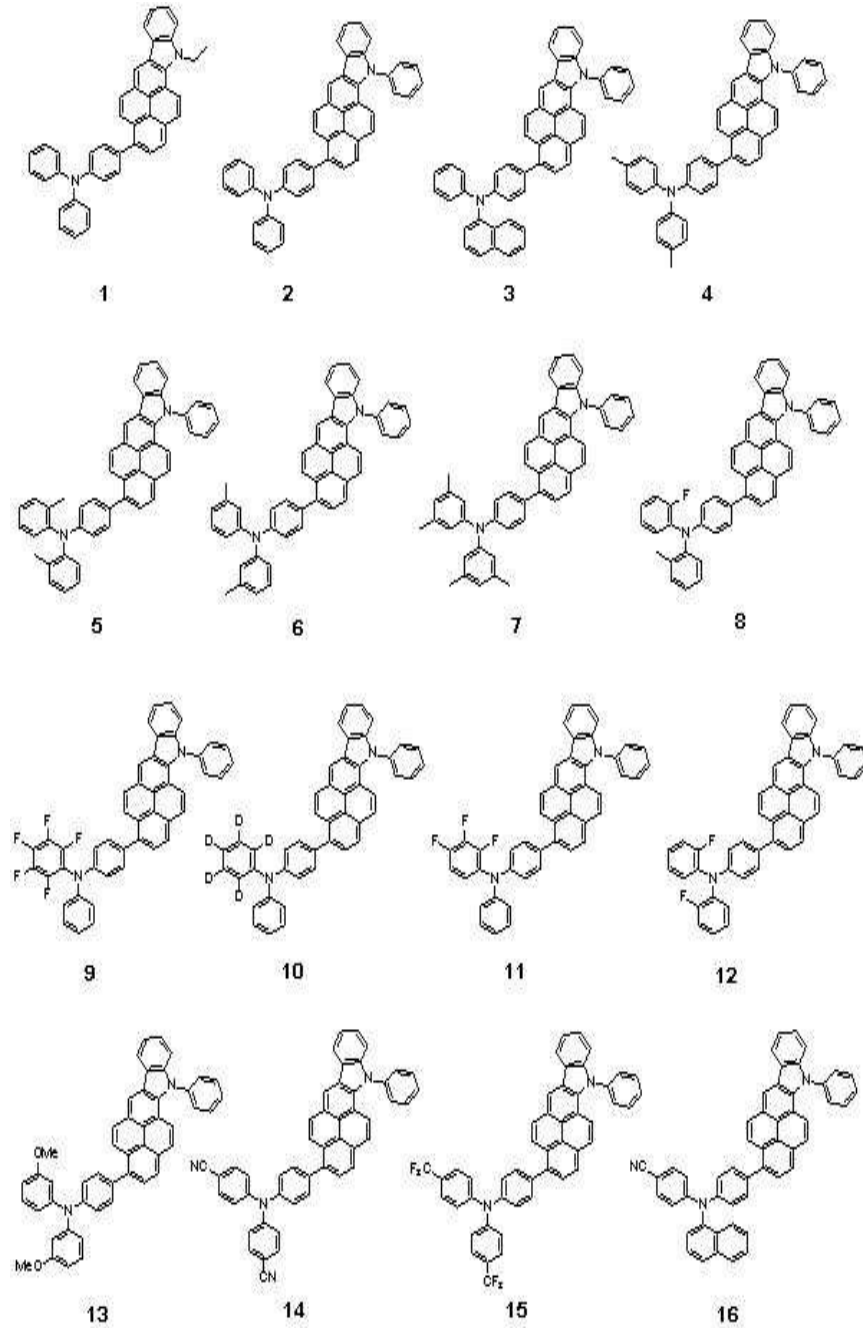
[0266] 상기 화학식 중, 탄소수 5 내지 50의 비치환된 아릴옥시기란 -OA₁으로 표시되는 그룹으로서, 이 때 A₁은 상기 탄소수 5 내지 60의 아릴기와 탄소수만 다를 뿐 동일한 종류의 작용기이다. 상기 아릴옥시기의 예로는 페녹시기 등을 들 수 있다. 상기 아릴 옥시기 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

[0267] 상기 화학식 중, 탄소수 5 내지 50의 비치환된 아릴싸이오기는 -SA₁으로 표시되는 그룹으로서, 이 때 A₁은 상기 탄소수 5 내지 60의 아릴기 아릴기와 탄소수만 다를 뿐 동일한 종류의 작용기이다. 상기 아릴싸이오기의 예로는 벤젠싸이오기, 나프틸싸이오기 등을 들 수 있다. 상기 아릴싸이오기 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

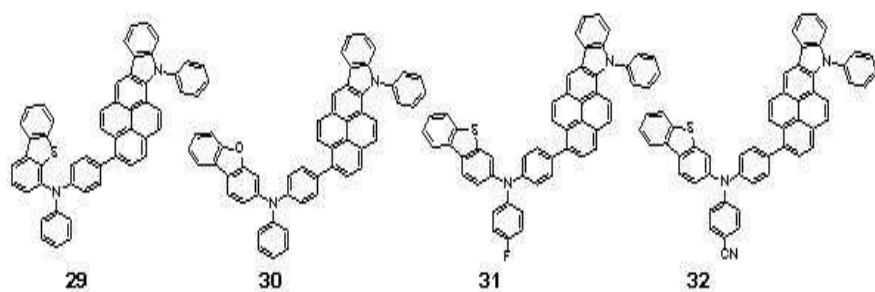
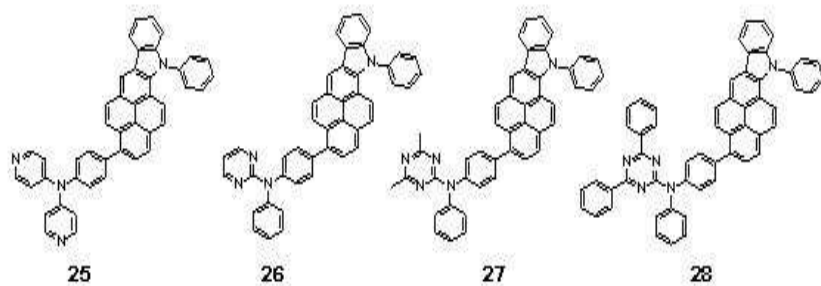
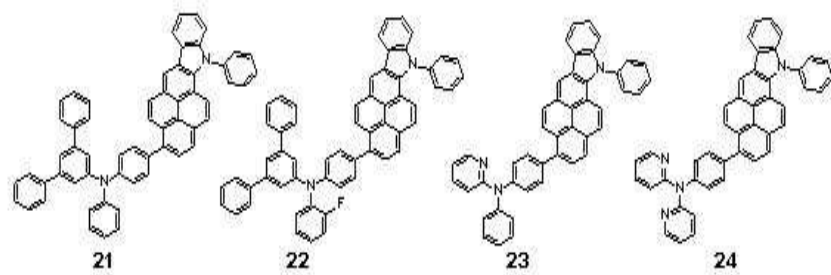
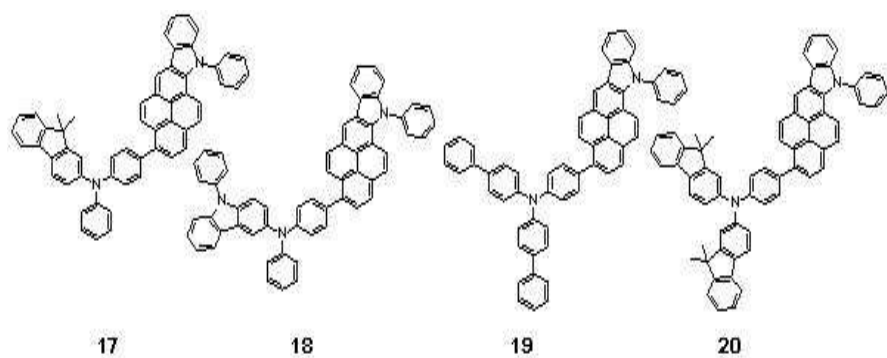
[0268] 상기 화학식 중, 비치환된 탄소수 6 내지 60의 축합 다환기란, 하나 이상의 방향족 고리 및 하나 이상의 비방향족 고리가 서로 융합된 2 이상의 고리를 포함한 치환기 또는 고리내에 불포화기를 가지나 공액 구조를 가지지 못하는 치환기를 가리키는 것으로서, 상기 축합 다환기는 전체적으로는 방향성을 가지지 못한다는 점에서 아릴기 또는 헤테로아릴기와 구별된다.

[0269] 이하 본 발명의 상기 화학식 1로 표현되는 화합물의 구체적인 예로서, 하기 화합물 1 내지 158을 들 수 있다.

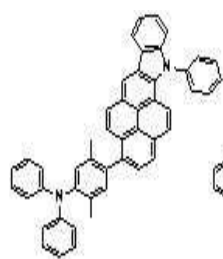
그러나 본 발명의 화학식 1로 표현되는 화합물이 이들 화합물들로 한정되어서는 안 된다.



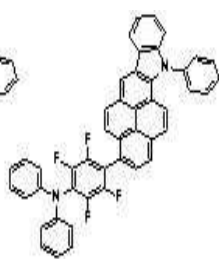
[0270]



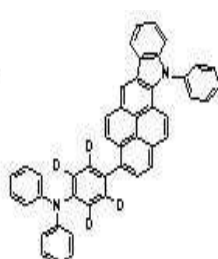
[0271]



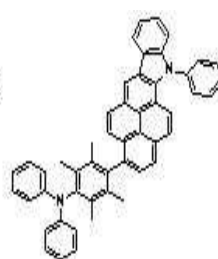
33



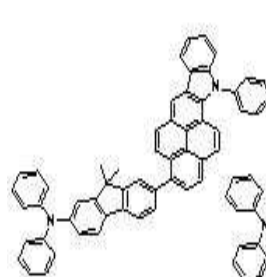
34



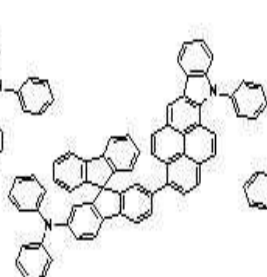
35



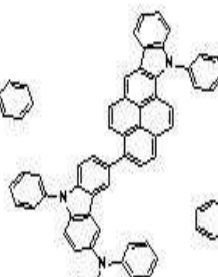
36



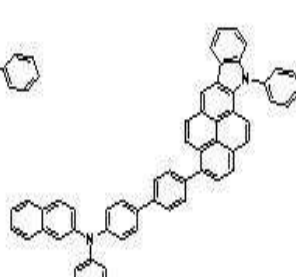
37



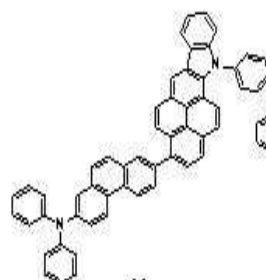
38



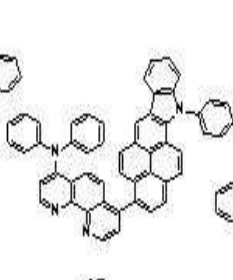
39



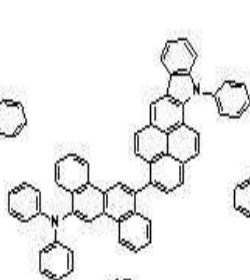
40



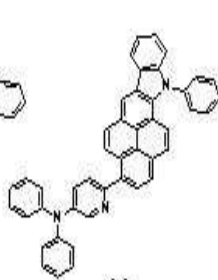
41



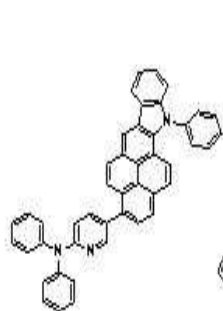
42



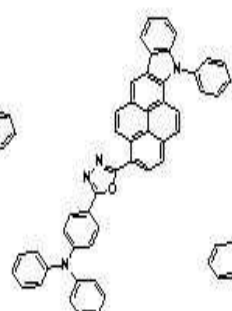
43



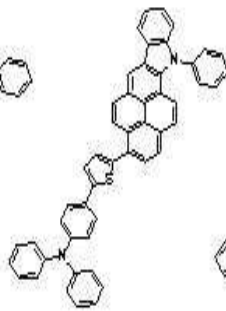
44



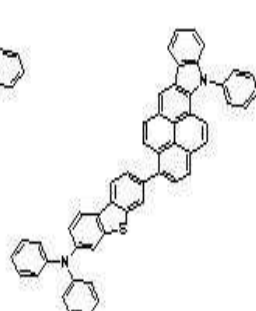
45



46

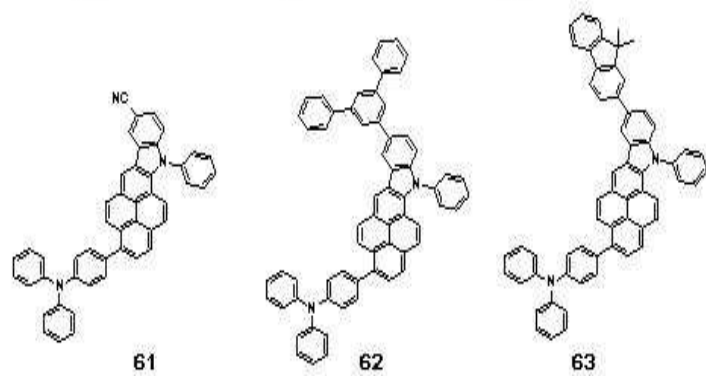
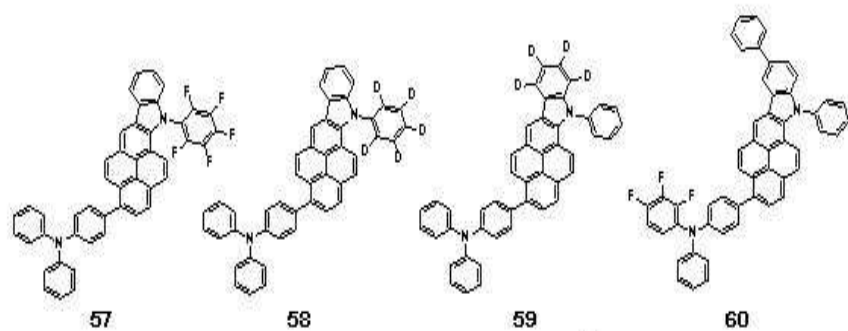
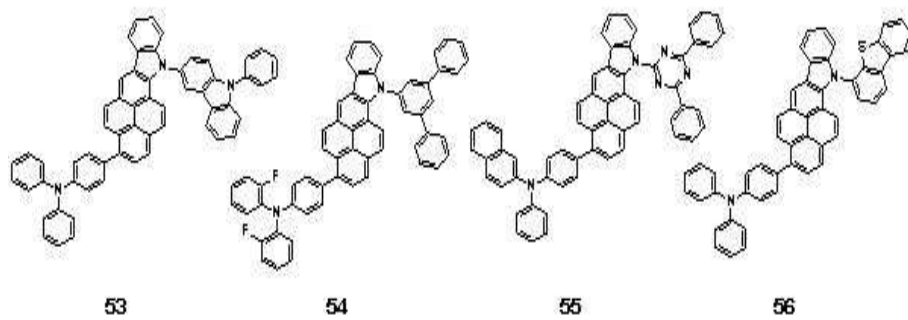
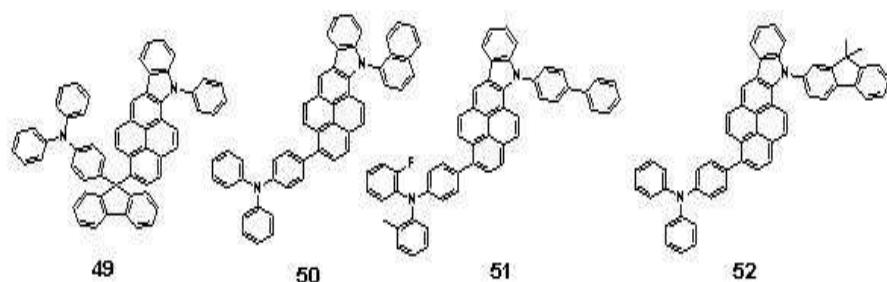


47

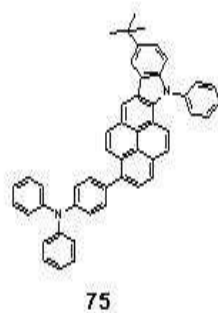
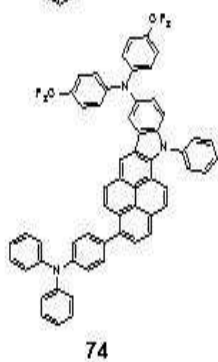
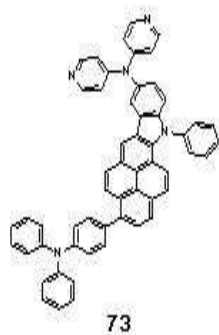
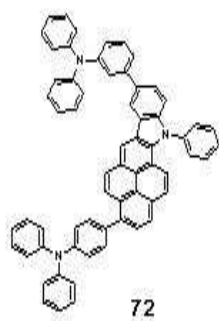
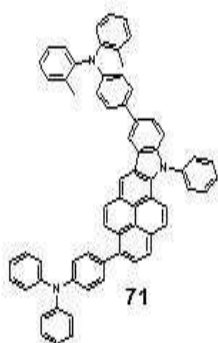
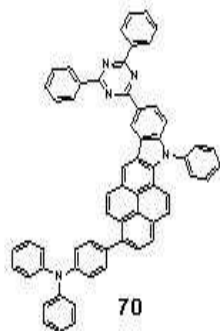
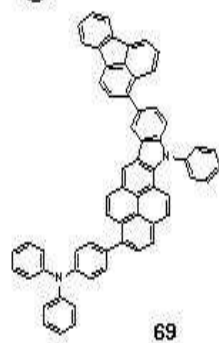
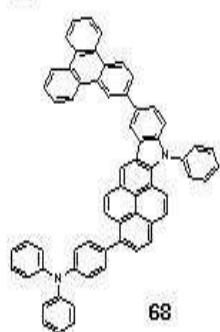
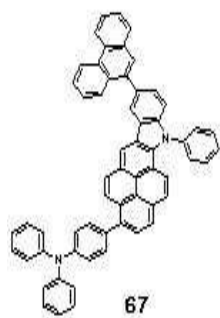
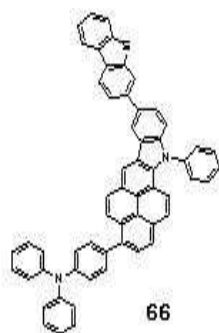
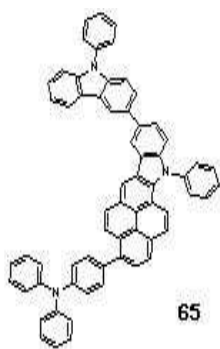
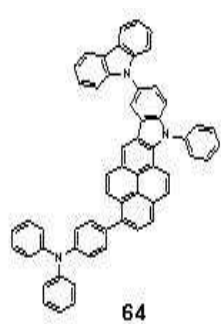


48

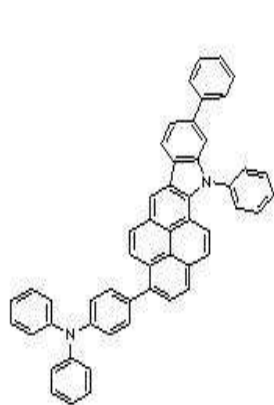
[0272]



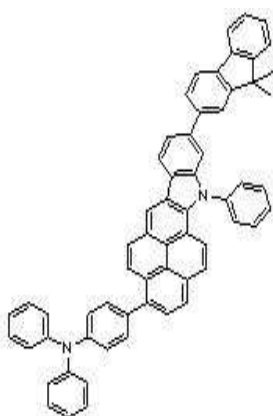
[0273]



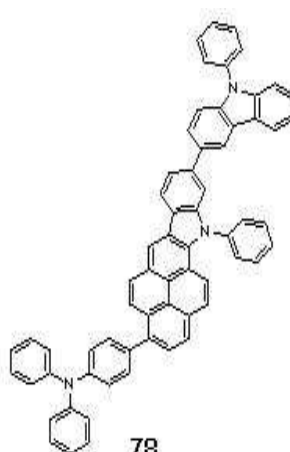
[0274]



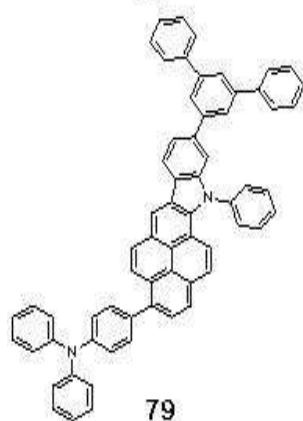
76



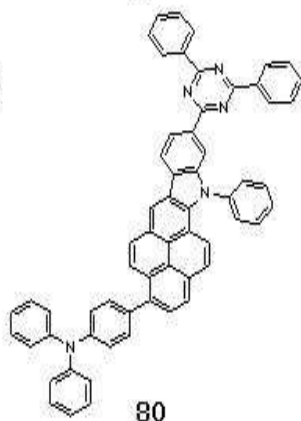
77



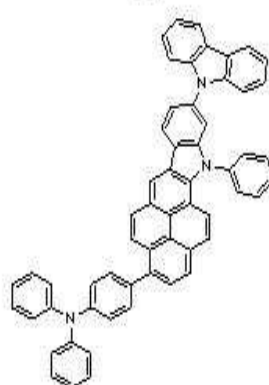
78



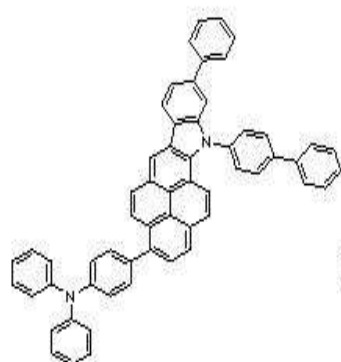
79



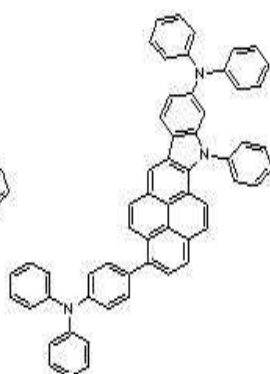
80



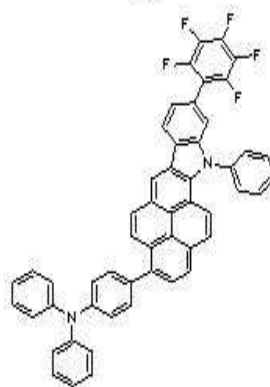
81



82

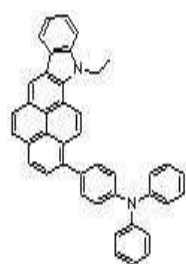


83

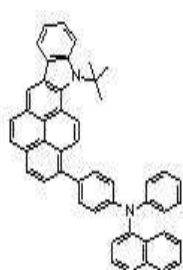


84

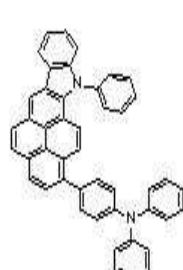
[0275]



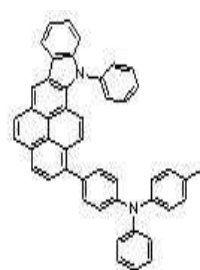
85



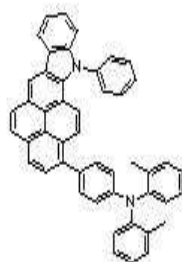
86



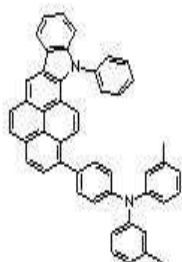
87



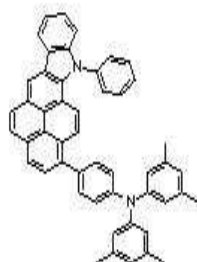
88



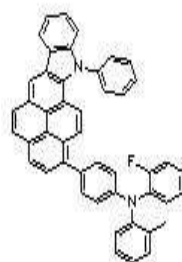
89



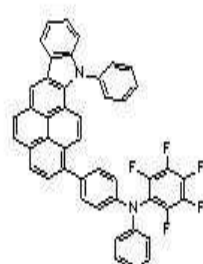
90



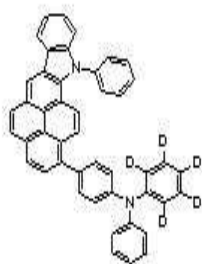
91



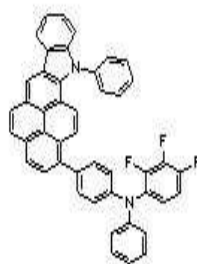
92



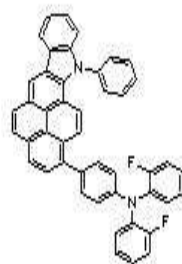
93



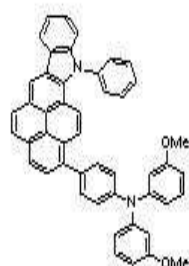
94



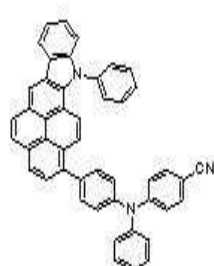
95



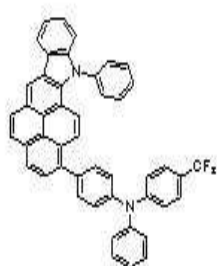
96



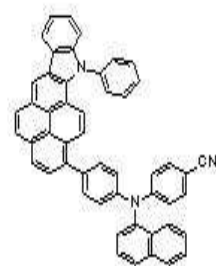
97



98

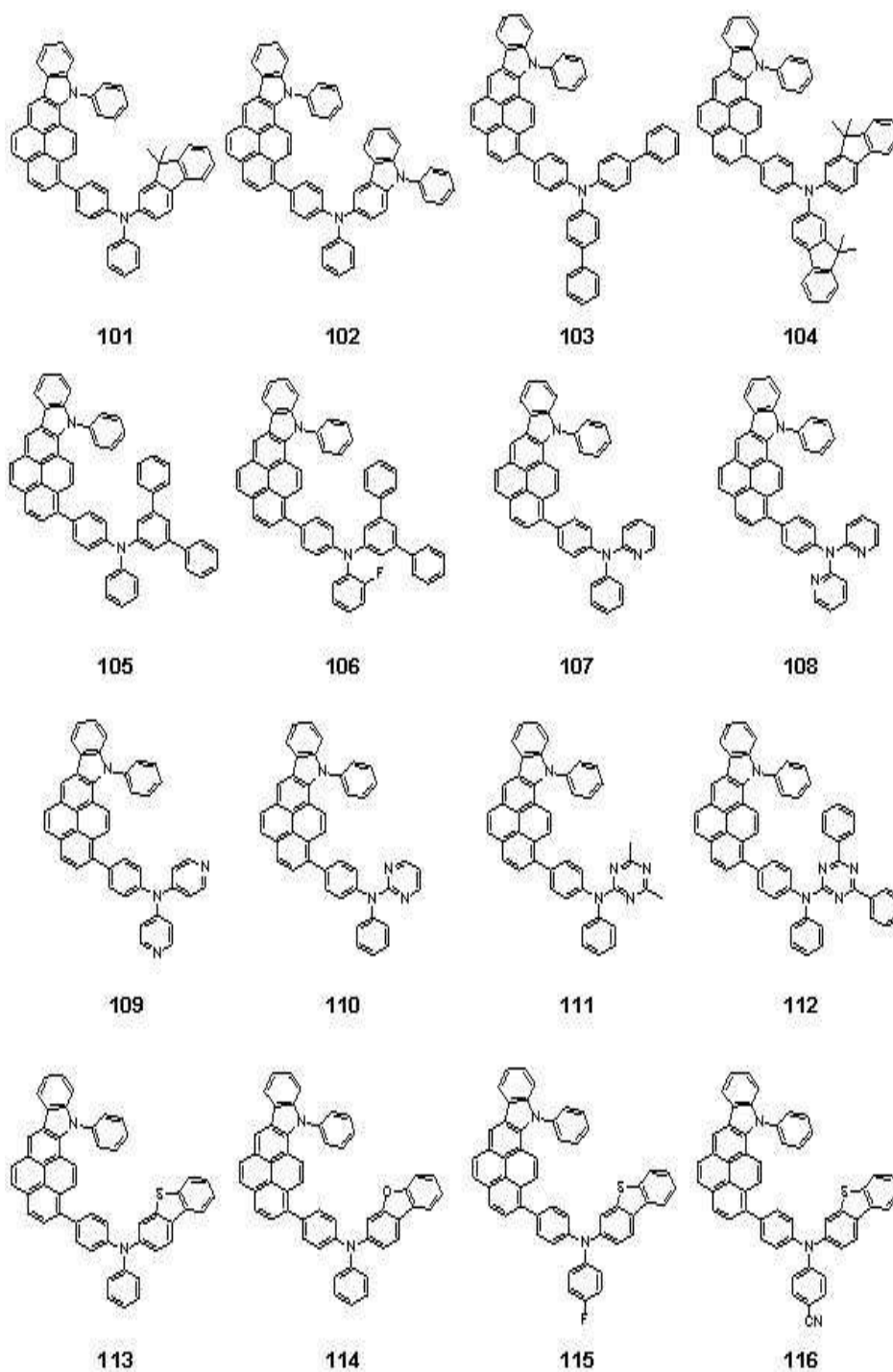


99

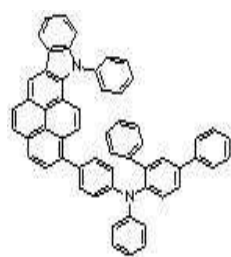


100

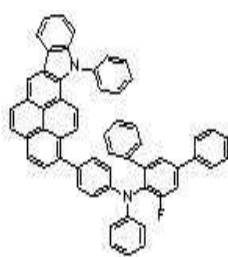
[0276]



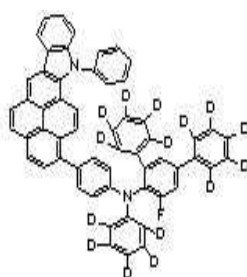
[0277]



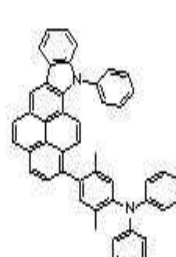
117



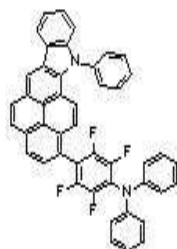
118



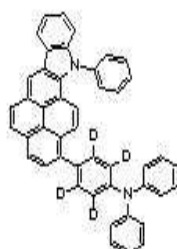
119



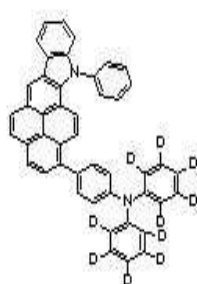
120



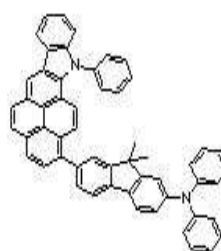
121



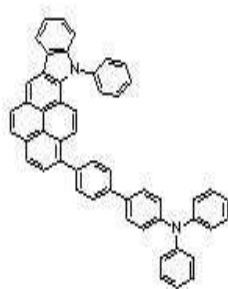
122



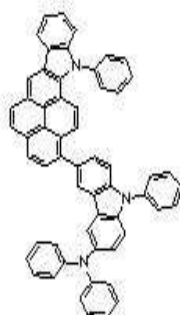
123



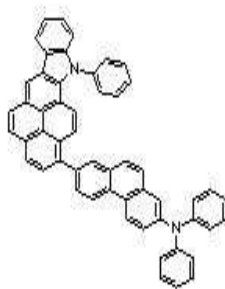
124



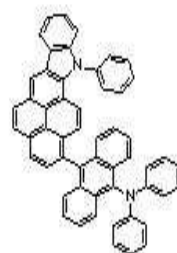
125



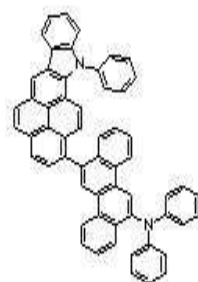
126



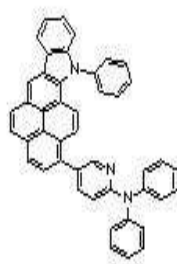
127



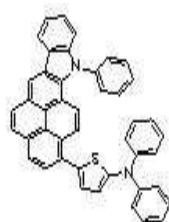
128



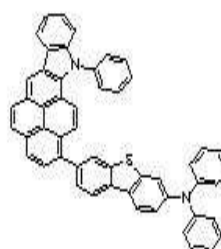
129



130

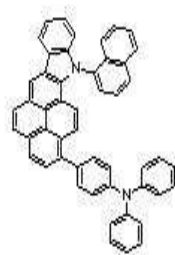


131

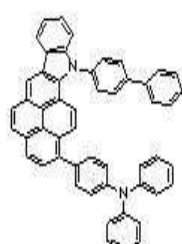


132

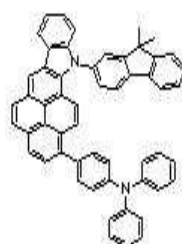
[0278]



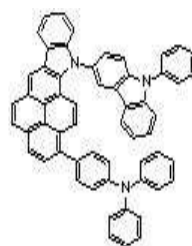
133



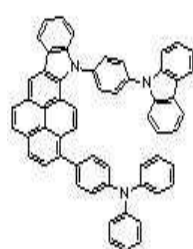
134



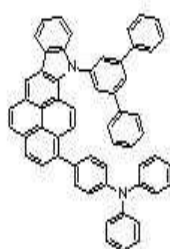
135



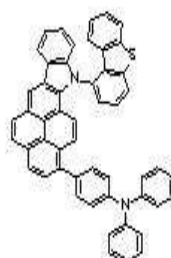
136



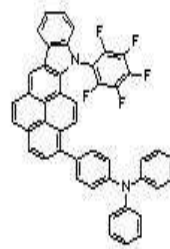
137



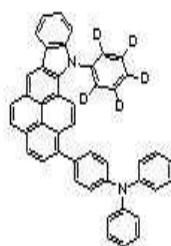
138



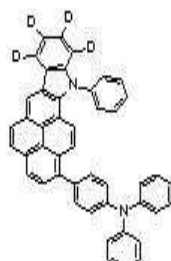
139



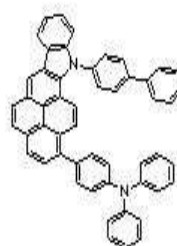
140



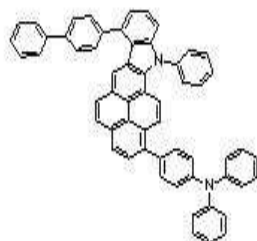
141



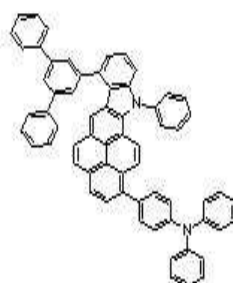
142



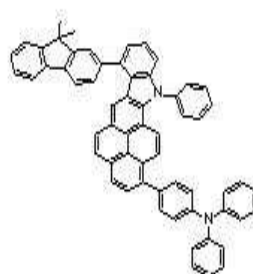
143



144

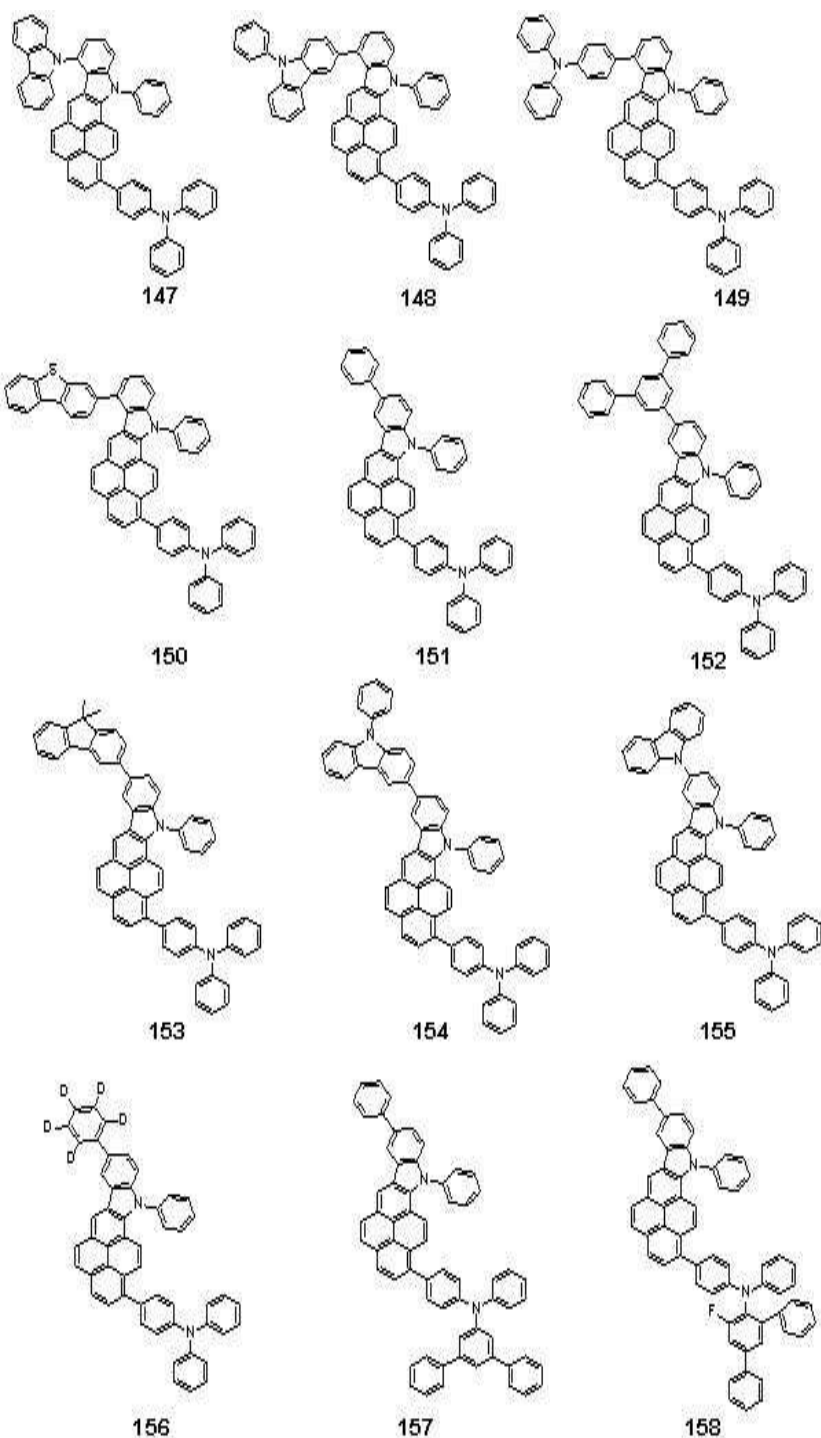


145



146

[0279]



[0280]

[0281]

본 발명의 일 구현예 따른 유기 발광 소자는 제 1 전극; 제 2 전극; 및 제 1 전극 및 제 2 전극 사이에 개재된 유기층을 구비하며, 상기 유기층은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로고리 화합물을 포함하는 제 1 층을 포함한다.

[0282]

상기 헤테로 고리 화합물을 포함한 제 1 층은 정공 주입층, 정공 수송층, 정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층, 전자 주입층, 전자 수송층, 또는 전자 주입 기능 및 전자 수송 기능을 동시에 갖는 기능층일 수 있다.

[0283]

본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 제 1 층이 정공주입층, 정공수송층, 정공주입 및 정공수송기능을 동시에 갖는 기능층, 발광층, 전자주입층, 전자수송층, 또는 전자주입 및 전자수송기능을 동시에 갖는 기능층이고, 상기 제 1 층이 전하-생성 물질을 더 포함할 수 있다.

[0284]

상기 전하-생성 물질에 관하여는 후술한다.

[0285] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 제 1 층이 발광층이며, 상기 헤테로고리 화합물이 호스트 또는 도펀트로 사용될 수 있거나, 상기 발광층은 안트라센 화합물, 아릴아민 화합물 또는 스티릴 화합물을 더 포함할 수 있거나, 또는 상기 발광층의 적색층, 녹색층, 청색층 또는 흰색층은 인광 화합물을 포함할 수 있다.

[0286] 상기 안트라센 화합물, 아릴아민 화합물 또는 스티릴 화합물 중 하나 이상의 수소 원자는 상술한 탄소수 1 내지 50의 알킬기의 치환기와 동일한 치환기로 치환 가능하다.

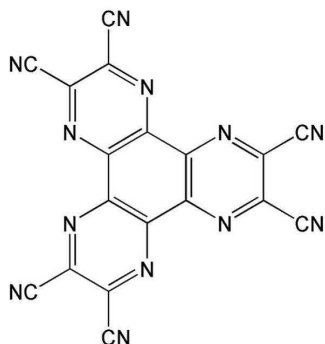
[0287] 상기 아릴아민은 탄소수 5 내지 50의 아릴아민기를 의미한다.

[0288] 본 발명의 일 구현예에 따르면, 상기 제 1 층이 청색 발광층일 수 있고, 상기 헤테로고리 화합물은 청색 도펀트로 사용될 수 있다.

[0289] 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자의 상기 유기층은 정공 주입층, 정공 수송층, 정공 주입층 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층, 발광층, 정공 저지층, 전자 수송층, 전자 주입층 또는 이들 중 2 이상의 조합을 더 포함할 수 있으나 이에 제한되는 것은 아니다. 상기 정공 주입층, 상기 정공 수송층 또는 상기 정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층 중 적어도 하나는, 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로고리 화합물, 공지된 정공 주입 재료 및 공지된 정공 수송 재료 외에, 막의 전도율 등을 향상시키기 위하여 전하-생성 물질을 더 포함할 수 있다. 더 포함될 수 있는 상기 발광층은 호스트 및 도펀트를 포함하고, 상기 도펀트는 형광 도펀트 또는 인광 도펀트일 수 있으며, 상기 인광 도펀트는 Ir, Pt, Os, Re, Ti, Zr, Hf 또는 이들 중 2 이상의 조합을 포함할 수 있다.

[0290] 상기 전하-생성 물질은 예를 들면, p-도펀트일 수 있다. 상기 p-도펀트의 비제한적인 예로는, 테트라사이아노퀴논다이메테인(TCNQ) 및 2,3,5,6-테트라플루오로-테트라사이아노-1,4-벤조퀴논다이메테인(F4TCNQ) 등과 같은 퀴논 유도체; 텅스텐 산화물 및 몰리브덴 산화물 등과 같은 금속 산화물; 및 하기 화합물 100 등과 같은 시아노기-함유 화합물 등을 들 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.

[0291] <화합물 100>

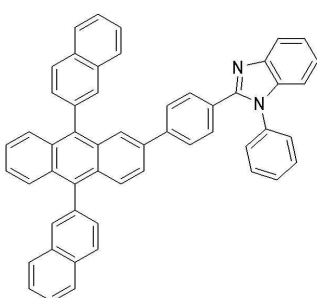


[0292]

[0293] 상기 정공 주입층, 상기 정공 수송층 또는 상기 정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층이 상기 전하-생성 물질을 더 포함할 경우, 상기 전하-생성 물질은 상기 층들 중에 균일하게 분산되거나, 또는 불균일하게 분포되어 있을 수 있는 등 다양한 변형이 가능하다.

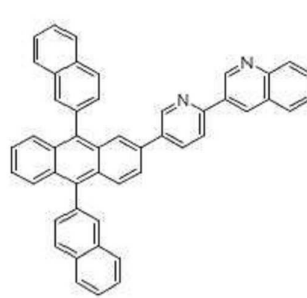
[0294] 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자의 전자 수송층은 전자 수송성 유기 화합물 및 금속-함유 물질을 포함할 수 있다. 상기 전자 수송성 유기 화합물의 비제한적인 예로는, ADN(9,10-디(나프탈렌-2-일)안트라센); 및 하기 화합물 101 및 102와 같은 안트라센계 화합물 등을 들 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.

[0295] <화합물 101>



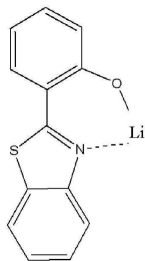
[0296]

<화합물 102>



[0297] 상기 금속-함유 물질은 Li 착체를 포함할 수 있다. 상기 Li 착체의 비제한적인 예로는, 리튬 퀴놀레이트(LiQ) 또는 하기 화합물 103 등을 들 수 있다:

[0298] <화합물 103>



[0299]

[0300] 한편, 상기 제 1 전극은 애노드이고, 상기 제 2 전극은 캐소드일 수 있는데, 이와 반대의 경우도 물론 가능하다.

[0301] 예를 들어, 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자는, 제 1 전극/정공 주입층/발광층/제 2 전극, 제 1 전극/정공 주입층/정공 수송층/발광층/전자 수송층/제 2 전극 또는 제 1 전극/정공 주입층/정공 수송층/발광층 / 전자 수송층/전자 주입층/제 2 전극 구조를 가질 수 있다. 또는 상기 유기 발광 소자는 제 1 전극/정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층 /발광층/전자 수송층/제 2 전극 또는 제 1 전극/정공 주입 기능 및 정공 수송 기능을 동시에 갖는 기능층/발광층/전자 수송층/전자 주입층/제 2 전극 구조를 가질 수 있다. 또는 상기 유기 발광 소자는 제 1 전극/정공 수송층/발광층/전자 주입 기능 및 전자 수송 기능을 동시에 갖는 기능층/제 2 전극, 제 1 전극/정공 주입층/발광층/전자 주입 기능 및 전자 수송 기능을 동시에 갖는 기능층/제 2 전극, 또는 제 1 전극/정공 주입층/정공 수송층/발광층/전자 주입 기능 및 전자 수송 기능을 동시에 갖는 기능층/제 2 전극 구조를 가질 수 있다.

[0302] 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자는 전면 발광형, 배면 발광형 등 다양한 구조로 적용 가능하다.

[0303] 이하, 본 발명을 따르는 유기 발광 소자의 제조 방법을 도 1에 도시된 유기 발광 소자를 참조하여, 살펴보기로 한다. 도 1의 유기 발광 소자는 기판, 제 1 전극 (애노드), 정공 주입층, 정공 수송층, 발광층, 전자 수송층, 전자 주입층 및 제 2 전극 (캐소드)를 구비하고 있다.

[0304] 먼저 기판 상부에 높은 일함수를 갖는 제 1 전극용 물질을 증착법 또는 스퍼터링법 등에 의해 형성하여 제 1 전극을 형성한다. 상기 제 1 전극은 애노드 (Anode) 또는 캐소드 (cathode)일 수 있다. 여기에서 기판으로는 통상적인 유기 발광 소자에서 사용되는 기판을 사용하는데 기계적 강도, 열적 안정성, 투명성, 표면 평활성, 취급 용이성 및 방수성이 우수한 유리 기판 또는 투명 플라스틱 기판이 바람직하다. 제 1 전극용 물질로는 전도성이 우수한 산화인듐주석(ITO), 산화인듐아연(IZO), 산화주석(SnO₂), 산화아연(ZnO), Al, Ag, Mg 등을 이용할 수 있으며, 투명 전극 또는 반사 전극으로 형성될 수 있다.

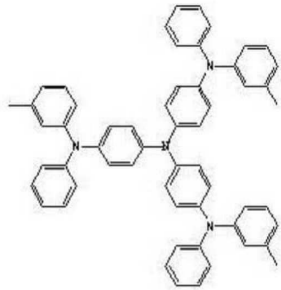
[0305] 다음으로, 상기 제 1 전극 상부에 진공 증착법, 스핀 코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 다양한 방법을 이용하여 정공 주입층(HIL)을 형성할 수 있다.

[0306] 진공 증착법에 의하여 정공 주입층을 형성하는 경우, 그 증착 조건은 정공 주입층의 재료로서 사용하는 화합물, 목적으로 하는 정공 주입층의 구조 및 열적 특성 등에 따라 다르지만, 일반적으로 증착온도 100 내지 500℃, 진공도 10⁻⁸ 내지 10⁻³ torr, 증착속도 0.01 내지 100 Å/sec의 범위에서 적절히 선택하는 것이 바람직하다.

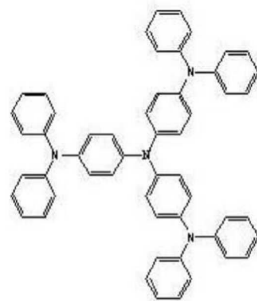
[0307] 스핀 코팅법에 의하여 정공 주입층을 형성하는 경우, 그 코팅 조건은 정공 주입층의 재료로서 사용하는 화합물, 목적으로 하는 정공 주입층의 구조 및 열적 특성에 따라 상이하지만, 약 2000rpm 내지 5000rpm의 코팅 속도, 코팅 후 용매 제거를 위한 열처리 온도는 약 80℃ 내지 200℃의 온도 범위에서 적절히 선택하는 것이 바람직하다.

[0308] 상기 정공 주입층 물질로는 본 발명의 일 구현예에 따른 해테로 고리 화합물을 사용할 수 있거나 또는, 공지된 정공 주입 재료를 사용할 수 있는데, 예를 들면, 구리프탈로시아닌 등의 프탈로시아닌 화합물, m-MTDATA [4,4',4''-tris (3-methylphenylphenylamino) triphenylamine], NPB(N,N'-디(1-나프틸)-N,N'-디페닐벤지딘 (N,N'-di(1-naphthyl)-N,N'-diphenylbenzidine)), TDATA, 2T-NATA, Pani/DBSA

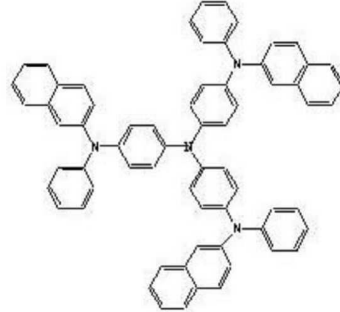
(Polyaniline/Dodecylbenzenesulfonic acid:폴리아닐린/도데실벤젠술포산), PEDOT/PSS(Poly(3,4-ethylenedioxythiophene)/Poly(4-styrenesulfonate):폴리(3,4-에틸렌디옥시티오펜)/폴리(4-스티렌술포네이트)), Pani/CSA (Polyaniline/Camphor sulfonicacid:폴리아닐린/캄페르술포산) 또는 PANI/PSS (Polyaniline)/Poly(4-styrenesulfonate):폴리아닐린)/폴리(4-스티렌술포네이트))등을 사용할 수 있으나, 이에 한정되지 않는다.



m-MTDATA



TDATA



2T-NATA

[0309]

[0310]

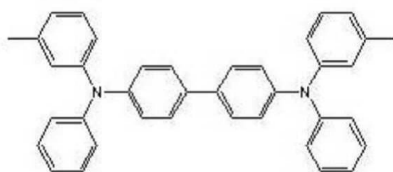
상기 정공 주입층의 두께는 약 100 Å 내지 10000 Å, 바람직하게는 100 Å 내지 1000 Å일 수 있다. 상기 정공 주입층의 두께가 상기 범위를 만족할 경우, 구동전압 상승없이, 우수한 정공주입 특성을 얻을 수 있다.

[0311]

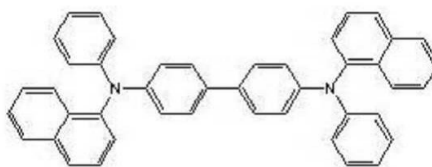
다음으로 상기 정공 주입층 상부에 진공 증착법, 스핀 코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 다양한 방법을 이용하여 정공 수송층(HTL)을 형성할 수 있다. 진공 증착법 및 스핀 코팅법에 의하여 정공 수송층을 형성하는 경우, 그 증착조건 및 코팅조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공 주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

[0312]

상기 정공 수송층 물질은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물을 사용할 수 있거나 또는 공지된 정공 수송층 물질을 이용할 수 있는데, 예를 들면, N-페닐카바졸, 폴리비닐카바졸 등의 카바졸 유도체, NPB, N,N'-비스(3-메틸페닐)-N,N'-디페닐-[1,1'-비페닐]-4,4'-디아민(TPD) 등의 방향족 축합환을 갖는 아민 유도체를 사용할 수 있다.



TPD



NPB

[0313]

[0314]

상기 정공 수송층의 두께는 약 50 Å 내지 1000 Å, 바람직하게는 100 Å 내지 600 Å일 수 있다. 상기 정공 수송층의 두께가 전술한 바와 같은 범위를 만족할 경우, 실질적인 구동전압 상승없이 우수한 정공수송 특성을 얻을 수 있다.

[0315]

다음으로 상기 정공 수송층 상부에 진공 증착법, 스핀 코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 방법을 이용하여 발광층(EML)을 형성할 수 있다. 진공 증착법 및 스핀 코팅법에 의해 발광층을 형성하는 경우, 그 증착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공 주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

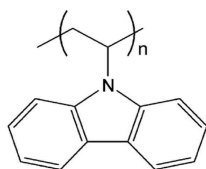
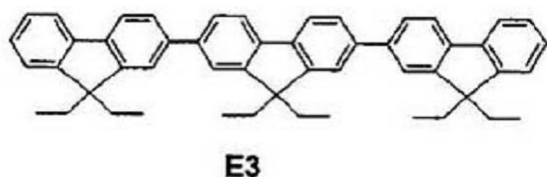
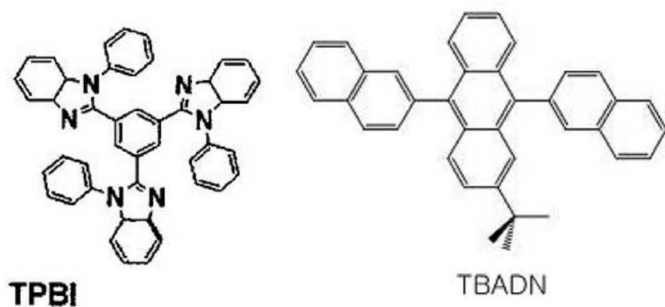
[0316]

상기 발광층은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물을 포함할 수 있다. 예를 들어, 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물은 호스트 또는 도펀트로서 사용될 수 있다. 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물 외에, 발광층은 공지된 다양한 발광 물질을 이용하여 형성할 수 있는데, 공지의 호스트 및 도펀트를 이용하여 형성할 수도 있다. 상기 도펀트의 경우, 공지의 형광 도펀트 및 공지의 인광 도펀트를 모두 사용할 수 있다.

[0317]

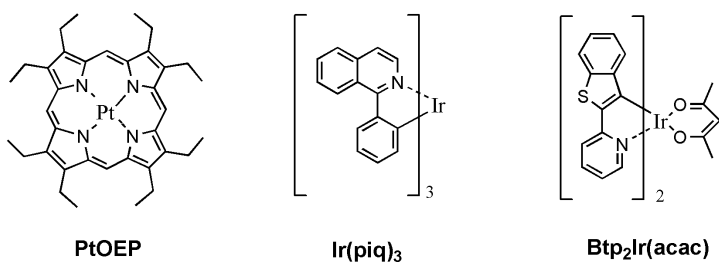
예를 들어, 공지의 호스트로는 Alq₃, CBP(4,4'-N,N'-디카바졸-비페닐), PVK(폴리(n-비닐카바졸)), 9,10-디(나프

탈렌-2-일)안트라센(ADN), TCTA, TPBI(1,3,5-트리스(N-페닐벤즈이미다졸-2-일)벤젠(1,3,5-tris(N-phenylbenzimidazole-2-yl)benzene)), TBADN(3-tert-부틸-9,10-디(나프트-2-일) 안트라센), E3, DSA(디스티릴 아릴렌) 등을 사용할 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.

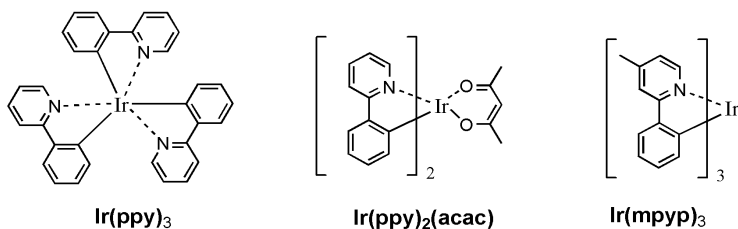


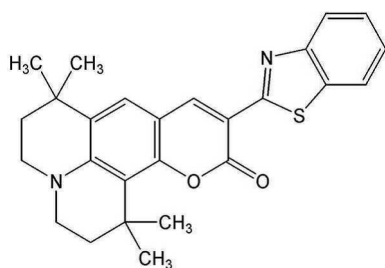
PVK

한편, 공지된 적색 도펀트로서 PtOEP, Ir(piq)₃, Btp₂Ir(acac), DCJTB 등을 이용할 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.



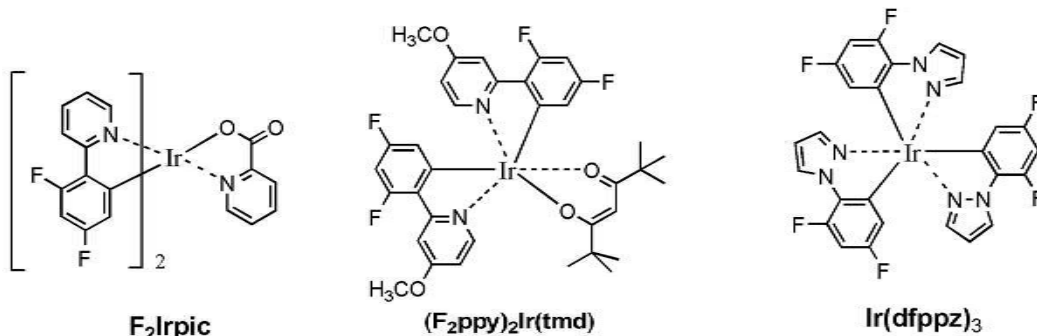
또한, 공지된 녹색 도펀트로서, Ir(ppy)₃ (ppy = 페닐피리딘), Ir(ppy)₂(acac), Ir(mppy)₃, C545T 등을 이용할 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.





C545T

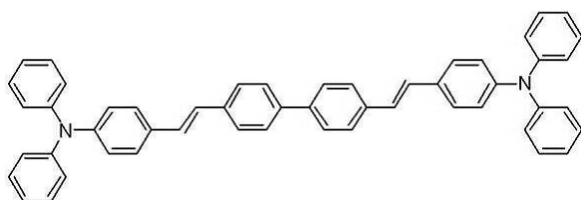
한편, 청색 도펀트로서 전술한 바와 같은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로고리 화합물을 사용할 수 있거나 또는 공지된 청색 도펀트로서, F_2Irpic , $(F_2ppy)_2Ir(tmd)$, $Ir(dfppz)_3$, ter-플루오렌(fluorene), 4,4'-비스(4-디페닐아미노스타릴) 비페닐 (DPAVBi), 2,5,8,11-테트라-*E*-부틸 페틸렌 (TBP) 등을 이용할 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.



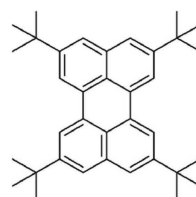
F_2Irpic

$(F_2ppy)_2Ir(tmd)$

$Ir(dfppz)_3$



DPAVBi



TBP

상기 도펀트의 함량은 발광층 형성재료 100 중량부 (즉, 호스트와 도펀트의 총중량은 100중량부로 함)를 기준으로 하여 0.1 내지 20 중량부, 특히 0.5 ~ 12 중량부인 것이 바람직하다. 도펀트의 함량이 상기 범위를 만족하면, 농도 소광 현상이 실질적으로 방지될 수 있다.

상기 발광층의 두께는 약 100Å 내지 1000Å, 바람직하게는 200Å 내지 600Å일 수 있다. 상기 발광층의 두께가 상기 범위를 만족할 경우, 실질적인 구동전압 상승없이 우수한 발광 특성을 얻을 수 있다.

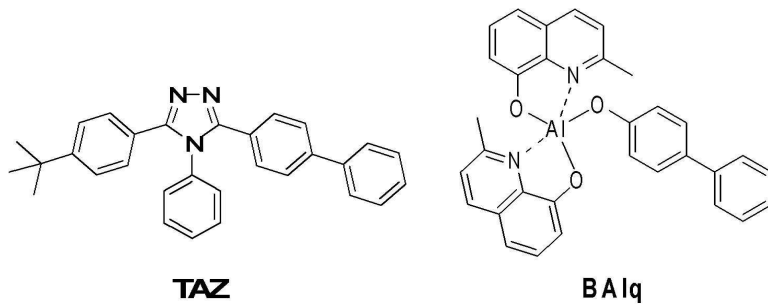
발광층이 인광 도펀트를 포함할 경우, 삼중항 여기자 또는 정공이 전자 수송층으로 확산되는 현상을 방지하기 위하여 정공 저지층 (HBL)을 발광층 상부에 형성할 수 있다 (도 1에는 미도시됨). 이 때 사용할 수 있는 정공 저지층 물질은 특별히 제한되지는 않으며, 공지된 정공 저지층 물질 중에서 임의로 선택하여 이용할 수 있다. 예를 들면 옥사디아졸 유도체나 트리아졸 유도체, 페난트롤린 유도체, Balq, BCP 등을 이용할 수 있다.

상기 정공 저지층의 두께는 약 50Å 내지 1000Å, 바람직하게는 100Å 내지 300Å일 수 있다. 상기 정공 저지층의 두께가 50Å 미만인 경우, 정공저지 특성이 저하될 수 있으며, 상기 정공 저지층의 두께가 1000Å를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

다음으로 전자 수송층(ETL)을 진공 증착법, 또는 스핀 코팅법, 캐스트법 등의 다양한 방법을 이용하여 형성한다. 진공 증착법 및 스핀 코팅법에 의해 전자 수송층을 형성하는 경우, 그 조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공 주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

상기 전자 수송층 물질은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물일 수 있다. 또는 공지된 전자 수송

층 형성 재료 중에서 임의로 선택될 수 있다. 예를 들면, 이의 예로는, 퀴놀린 유도체, 특히 트리스(8-퀴놀리노레이트)알루미늄(AlQ_3), TAZ, Balq 등과 같은 공지의 재료를 사용할 수도 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다.



[0338]

[0339]

상기 전자 수송층의 두께는 약 100 Å 내지 1000 Å, 바람직하게는 100 Å 내지 500 Å 일 수 있다. 상기 전자 수송층의 두께가 전술한 바와 같은 범위를 만족할 경우, 실질적인 구동 전압 상승없이 우수한 전자수송특성을 얻을 수 있다.

[0340]

또한 전자 수송층 상부에 음극으로부터 전자의 주입을 용이하게 하는 기능을 가지는 물질인 전자 주입층 (EIL) 이 적층될 수 있다.

[0341]

전자 주입층으로서 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로 고리 화합물 또는 LiF, NaCl, CsF, Li_2O , BaO 등과 같은 전자 주입층 형성 재료로서 공지된 임의의 물질을 이용할 수 있다. 상기 전자 주입층의 증착조건 및 코팅조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공 주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

[0342]

상기 전자 주입층의 두께는 약 1 Å 내지 100 Å, 바람직하게는 5 Å 내지 90 Å 일 수 있다. 상기 전자 주입층의 두께가 상술한 바와 같은 범위를 만족할 경우, 실질적인 구동전압 상승없이 우수한 전자주입 특성을 얻을 수 있다.

[0343]

마지막으로 전자 주입층 상부에 진공 증착법이나 스퍼터링법 등의 방법을 이용하여 제 2 전극을 형성할 수 있다. 상기 제 2 전극은 캐소드 또는 애노드로 사용될 수 있다. 상기 제 2 전극 형성용 물질로는 낮은 일함수를 가지는 금속, 합금, 전기전도성 화합물 및 이들의 혼합물을 사용할 수 있다. 구체적인 예로서는 리튬(Li), 마그네슘(Mg), 알루미늄(Al), 알루미늄-리튬(Al-Li), 칼슘(Ca), 마그네슘-인듐(Mg-In), 마그네슘-은(Mg-Ag) 등을 들 수 있다. 또한, 전면 발광 소자를 얻기 위하여 ITO, IZO를 사용한 투명 캐소드를 사용할 수도 있다.

[0344]

본 발명의 일 구현예에 따른 유기 발광 소자의 유기층이 복수 개의 유기층으로 이루어지는 경우, 상기 유기층의 하나 이상의 층은 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로고리 화합물을 사용하여 증착 방법으로 형성될 수 있거나, 또는 용액으로 제조된 본 발명의 일 구현예에 따른 헤테로고리 화합물을 코팅하는 습식 방법으로도 형성될 수 있다.

[0345]

또한 본 발명을 따르는 유기 발광 소자는 다양한 형태의 평판 표시 장치, 예를 들면 수동 매트릭스 유기 발광 표시 장치 및 능동 매트릭스 유기 발광 표시 장치에 구비될 수 있다. 특히, 능동 매트릭스 유기 발광 표시 장치에 구비되는 경우, 기관 측에 구비된 제 1 전극은 화소 전극으로서 박막 트랜지스터의 소스 전극 또는 드레인 전극과 전기적으로 연결될 수 있다. 또한, 상기 유기 발광 소자는 양면으로 화면을 표시할 수 있는 평판 표시 장치에 구비될 수 있다.

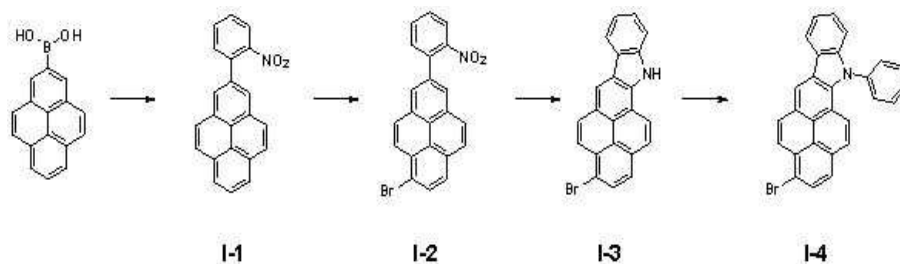
[0346]

이하에서, 본 발명을 화학식 2 형태의 화합물 2, 11, 24, 33, 45, 48, 55, 57, 73 및 82 그리고 화학식 3 형태의 화합물 87, 89, 95, 105, 108, 124, 141, 146 및 158의 바람직한 합성에 및 실시예를 구체적으로 예시하지만, 본 발명이 하기의 실시예로 한정되는 것을 의미하는 것은 아니다.

[0347]

[실시예]

[0348] 합성에 1. 화합물 2의 합성



[0349]

[0350] 중간체 I-1의 합성

[0351] 2-파이렌보론산 4.93 g (20.0 mmol), 2-브로모니트로벤젠 4.04 g (20.0 mmol), $\text{Pd(PPh}_3)_4$ 1.15 g (1.0 mmol) 그리고 K_2CO_3 8.29 g (60.0 mmol) 을 THF/ H_2O (2/1) 혼합용액 60ml 에 녹인 후, 70 °C에서 5시간 동안 교반하였다. 반응액을 실온으로 식힌 후 물 40 mL를 가하고 에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카젤관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-1 5.95 g (수율 92 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{22}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ 계산치: 323.1; 실측치 $[\text{M}+1]$ 324.1

[0352] 중간체 I-2의 합성

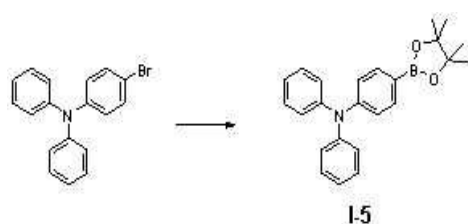
[0353] 중간체 I-1 4.85 g (15.0 mmol) 을 디클로로메탄 100 ml 에 녹인 후, 0 °C 에서 브롬 (Br_2) 1.75 ml (15.0 mmol) 을 천천히 적가한다. 반응액을 상온에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액에 물 60 mL 와 티오황산나트륨 20 % 수용액 30 ml 를 가하고 디클로로메탄 80 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카젤관 크로마토그래피로 분리 정제하고 디클로로메탄/헥산 용액으로 재결정하여 중간체 I-2 3.38 g (수율 56 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{22}\text{H}_{12}\text{BrNO}_2$ 계산치: 401.0; 실측치 $[\text{M}+1]$ 402.0

[0354] 중간체 I-3의 합성

[0355] 중간체 I-2 4.02 g (10.0 mmol)과 트리페닐포스핀 (PPh_3) 5.77 g (22 mmol) 을 1,2-디클로로벤젠 30 ml 에 녹인 후 170 °C 에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 용매를 진공하에서 제거하고 물 50 mL 와 디클로로메탄 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카젤관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-3 2.66 g (수율 72 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{22}\text{H}_{12}\text{BrN}$ 계산치: 369.0; 실측치 $[\text{M}+1]$ 370.0

[0356] 중간체 I-4의 합성

[0357] 중간체 I-3 3.70 g (10.0 mmol), 요오도벤젠 3.06 g (15.0 mmol), CuI 0.19 g(1.0 mmol), 18-Crown-6 0.05 g (0.2 mmol) 그리고 K_2CO_3 4.15 g (30.0 mmol) 을 DMPU (1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydro-2(1H)-pyrimidinone) 30 ml 에 녹인 후 170 °C 에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디클로로메탄 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카젤관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-4 4.15 g (수율 93 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{28}\text{H}_{16}\text{BrN}$ 계산치: 445.0; 실측치 $[\text{M}+1]$ 446.0



[0358]

[0359] **중간체 I-5의 합성**

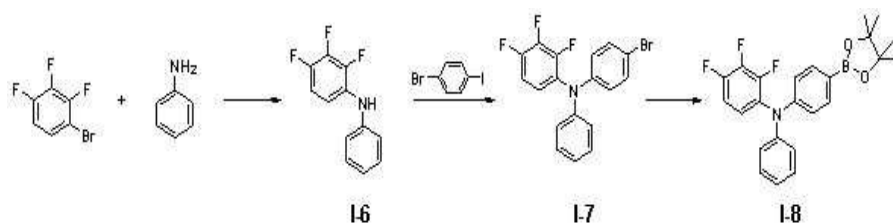
[0360] 4-브로모트리페닐아민 3.24 g (10.0 mmol), Bis(pinacolato)diborone 2.54 g (10.0 mmol), [1,1'-Bis(diphenylphosphino)ferrocene]dichloro palladium (II) (이하 $\text{PdCl}_2(\text{dppf})_2$) 0.36 g (0.5 mmol) 그리고 KOAc 2.94 g (30.0 mmol) 을 DMSO 40 ml 에 녹인 후 80 °C 에서 6 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-5 2.57 g (수율 89 %) 을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{24}\text{H}_{26}\text{BNO}_2$ 계산치: 371.2; 실측치 [M+1] 372.2

[0361] **화합물 2 의 합성**

[0362] 중간체 I-4 2.23 g (5.0 mmol), 중간체 I-5 1.86 g (5.0 mmol), $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ 0.29 g (0.25 mmol), 그리고 K_2CO_3 2.07 g (15.0 mmol) 을 THF/ H_2O (2/1) 혼합용액 30 ml 에 녹인 후 70 °C 에서 5 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 화합물 2 2.11 g (수율 69 %) 을 얻었다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{46}\text{H}_{30}\text{N}_2$ 계산치: 610.2409; 실측치 [M+1] 611.2401

[0363] ^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 9.25-9.21 (d, 1H), 8.92-8.85 (m, 1H), 8.66-8.62 (d, 1H), 8.26-8.24 (d, 1H), 8.17 (s, 1H), 8.07 (s, 2H), 8.01-7.98 (d, 1H), 7.76-7.74 (d, 4H), 7.62-7.56 (m, 6H), 7.39-7.23 (m, 10H), 7.12-7.00 (dt, 2H)

[0364] **합성예 2. 화합물 11의 합성**



[0365]

[0366] **중간체 I-6의 합성**

[0367] 1-Bromo-2,3,4-trifluorobenzene 4.22 g (20.0 mmol), 아닐린 2.79 g (30.0 mmol), $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$ 0.37 g (0.4 mmol), PtBu_3 0.08 g (0.4 mmol) 그리고 KOtBu 2.88 g (30.0 mmol) 톨루엔 60 ml 에 녹인 후 85 °C 에서 4 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-6 3.93 g (수율 88 %) 을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{F}_3\text{N}$ 계산치: 223.1; 실측치 [M+1] 224.1

[0368] **중간체 I-7의 합성**

[0369] 중간체 I-6 3.45 g (15.0 mmol), 4-브로모요오도벤젠 2.83 g (10.0 mmol), $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$ 0.18 g (0.2 mmol), PtBu_3 0.04 g (0.4 mmol) 그리고 KOtBu 1.44 g (15.0 mmol) 톨루엔 40 ml 에 녹인 후 85 °C 에서 4 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 30 mL 와 디에틸에테르 30 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-7 2.38 g (수율 63 %) 을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{18}\text{H}_{11}\text{BrF}_3\text{N}$ 계산치: 377.0; 실측치 [M+1] 378.0

[0370] **중간체 I-8의 합성**

[0371] 중간체 I-7 3.78 g (10.0 mmol), Bis(pinacolato)diborone 2.54 g (10.0 mmol), $\text{PdCl}_2(\text{dppf})_2$ 0.36 g (0.5 mmol) 그리고 KOAc 2.94 g (30.0 mmol) 을 DMSO 40 ml 에 녹인 후 80 °C 에서 6 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 화합물 2 2.11 g (수율 69 %) 을 얻었다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{46}\text{H}_{30}\text{N}_2$ 계산치: 610.2409; 실측치 [M+1] 611.2401

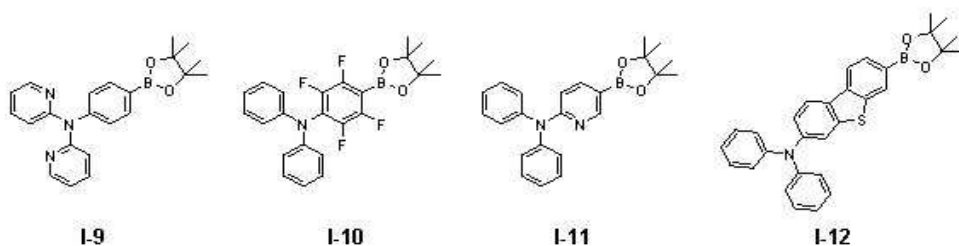
을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-8 3.40 g (수율 80 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS 를 통해 확인하였다. $C_{24}H_{23}BF_3NO_2$ 계산치: 425.2; 실측치 [M+1] 426.2

[0372] **화합물 11의 합성**

[0373] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-4 와 중간체 I-8을 사용하여 화합물 11을 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $C_{46}H_{27}F_3N_2$ 계산치: 664.2126; 실측치 [M+1] 665.2124

[0374] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.80-8.78 (d, 1H), 8.44-8.41 (d, 1H), 8.23-8.20 (m, 1H), 8.10-8.07 (d, 1H), 8.04 (s, 1H), 8.00-7.99 (d, 1H), 7.95-7.88 (m, 2H), 7.56-7.53 (m, 2H), 7.91-7.47 (m, 3H), 7.35-7.29 (m, 8H), 6.64-6.60 (m, 1H), 6.45-6.43 (d, 2H), 6.35-6.33 (d, 1H), 5.71-5.70 (d, 1H)

[0375] **합성예 3. 화합물 24의 합성**



[0376] **중간체 I-9의 합성**

[0378] 중간체 I-6을 합성하여 중간체 I-7 그리고 중간체 I-8을 합성한 것과 동일한 방법으로 2-아미노피리딘 과 2-브로모피리딘을 사용하여 중간체 I-9를 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{22}H_{24}BN_3O_2$ 계산치: 373.2; 실측치 [M+1] 374.2

[0379] **중간체 I-10의 합성**

[0380] 중간체 I-9의 합성과 동일한 방법으로 디페닐아민과 1,4-dibromo- tetrafluorobenzene 을 사용하여 중간체 I-10을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{24}H_{22}BF_4NO_2$ 계산치: 443.2; 실측치 [M+1] 444.2

[0381] **중간체 I-11의 합성**

[0382] 중간체 I-9의 합성과 동일한 방법으로 디페닐아민과 2-bromo-5-iodopyridine 을 사용하여 중간체 I-11을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{23}H_{25}BN_2O_2$ 계산치: 372.2; 실측치 [M+1] 373.2

[0383] **중간체 I-12의 합성**

[0384] 중간체 I-9의 합성과 동일한 방법으로 디페닐아민과 3,7-dibromo- dibenzothiophene 을 사용하여 중간체 I-12를 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{30}H_{28}BNO_2S$ 계산치: 477.2; 실측치 [M+1] 478.2

[0385] **화합물 24의 합성**

[0386] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-4와 중간체 I-9를 사용하여 화합물 24를 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $C_{44}H_{28}N_4$ 계산치: 612.2314; 실측치 [M+1] 613.2310

[0387] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.80 (d, 1H), 8.44-8.41 (d, 1H), 8.23-8.20 (m, 2H), 8.10-8.07 (d, 1H), 8.04 (s, 1H), 8.00-7.98 (d, 1H), 7.94-7.88 (m, 2H), 7.58-7.51 (m, 3H), 7.50-7.47 (m, 6H), 7.37-7.29 (m, 6H), 7.01-6.97 (m, 2H), 6.91-6.89 (dd, 2H)

[0388] **합성예 4. 화합물 34의 합성**

[0389] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-4와 중간체 I-10을 사용하여 화합물 34를 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $C_{46}H_{26}F_4N_2$ 계산치: 682.2032; 실측치 [M+1] 683.2029

[0390] ^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 8.79-8.77 (d, 1H), 8.40-8.39 (d, 1H), 8.25-8.22 (m, 1H), 8.14-8.11 (d, 1H), 8.06-8.01 (m, 2H), 7.93-7.91 (d, 1H), 7.59-7.57 (d, 1H), 7.51-7.46 (m, 4H), 7.35-7.31 (m, 8H), 6.64-6.60 (t, 2H), 5.73-5.71 (m, 4H)

[0391] **합성예 5. 화합물 45의 합성**

[0392] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-4와 중간체 I-11을 사용하여 화합물 45를 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{45}\text{H}_{29}\text{N}_3$ 계산치: 611.2361; 실측치 $[\text{M}+1]$ 612.2357

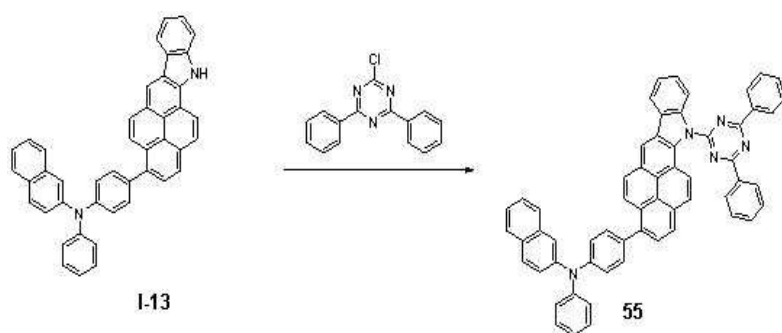
[0393] ^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 8.93-8.91 (m, 1H), 8.77-8.75 (d, 1H), 8.43-8.42 (d, 1H), 8.23-8.19 (m, 2H), 8.17-8.11 (m, 3H), 8.07-8.01 (m, 3H), 5.55-7.46 (m, 8H), 7.33-7.26 (m, 3H), 7.01-6.96 (m, 2H), 6.93-6.90 (m, 4H), 6.61-6.58 (d, 1H)

[0394] **합성예 6. 화합물 48의 합성**

[0395] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-4와 중간체 I-12를 사용하여 화합물 48을 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{52}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{S}$ 계산치: 716.2286; 실측치 $[\text{M}+1]$ 717.2281

[0396] ^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 8.74-8.72 (d, 1H), 8.39-8.37 (d, 1H), 8.22-8.17 (m, 3H), 8.13-8.04 (m, 5H), 7.98-7.96 (d, 1H), 7.72-7.70 (d, 1H), 7.54-7.45 (m, 5H), 7.37-7.27 (m, 8H), 7.04-6.98 (m, 1H), 6.66-6.60 (m, 2H), 6.23-6.21(d, 4H)

[0397] **합성예 7. 화합물 55의 합성**



[0398]

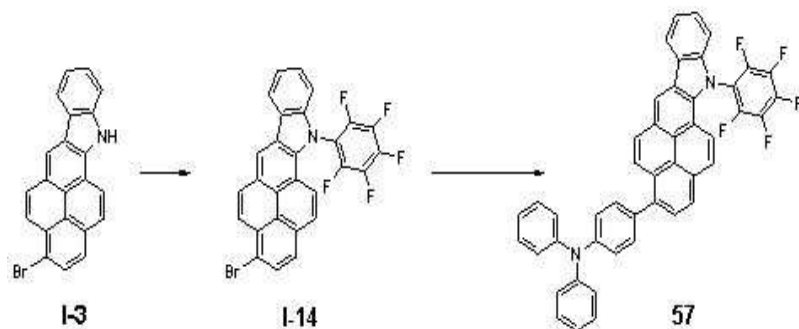
[0399] **화합물 55의 합성**

[0400] 중간체 I-8의 합성과 동일한 방법으로 2-브로모나프탈렌과 아닐린을 반응시켜 2차아민을 합성하고, 4-브로모-1-요오도벤젠과 Suzuki 반응을 한 후에 Bis(pinacolato)diborone 과 $\text{PdCl}_2(\text{dppf})_2$ 을 사용하여 보론화합물을 합성하였다. 그리고, 상기 보론화합물과 중간체 I-3을 반응하여 중간체 I-13을 합성하였다.

[0401] 60% 수소화나트륨 (NaH) 0.6g (15.0 mmol) 을 DMF 10ml 에 녹인 용액에 중간체 I-13 2.92g (5.0 mmol)을 DMF 20ml 에 녹여서 10분 동안 천천히 첨가하였다. 상온에서 1시간 후 2-chloro-4,6-diphenyl-(1,3,5)-triazine 2.67g (10.0 mmol)을 DMF 10ml 에 녹인 용액을 다시 30분 동안 천천히 첨가하고 상온에서 3시간 동안 교반하였다. 반응이 종결된 후, 물과 디에틸에테르 60ml로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 화합물 55 3.83 g (수율 47 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{59}\text{H}_{37}\text{N}_5$ 계산치: 815.3049; 실측치 $[\text{M}+1]$ 816.3044

[0402] ^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 8.85-8.78 (m, 3H), 8.59-8.56 (m, 4H), 8.44-8.41 (d, 1H), 8.22-8.21 (d, 1H), 8.08-7.98 (m, 2H), 7.94-7.86 (m, 3H), 7.70-7.62 (m, 2H), 7.57-7.50 (m, 3H), 7.47- 7.25 (m, 11H), 7.16-7.11 (m, 1H), 6.87-6.79 (m, 1H), 6.63-6.59 (m, 3H), 6.12-6.09 (m, 2H)

[0403] 합성예 8. 화합물 57의 합성

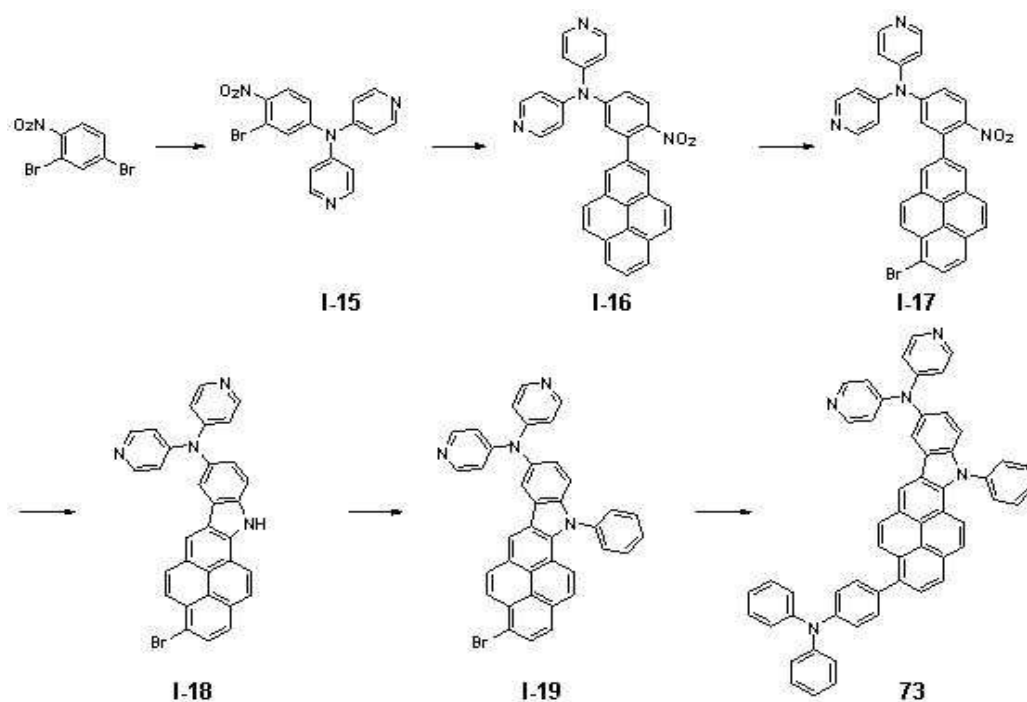


[0404]

[0405] 중간체 I-4 의 합성과 동일한 방법으로 bromopentafluorobenzene 을 사용하여 중간체 I-14를 합성하였고, 이 중간체 I-14를 사용하여 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-5와 반응하여 화합물 57을 얻었다. 생성된 화합물은 HR-MS 로 확인하였다. $C_{45}H_{25}F_5N_2$ 계산치: 700.1938; 실측치 [M+1] 701.1932

[0406] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.70-8.68 (d, 1H), 8.34-8.31(d, 1H), 8.16-8.14 (m, 1H), 8.05-8.02 (m, 2H), 7.80-7.78 (d, 1H), 7.70-7.58 (m, 2H), 7.41-7.23 (m, 8H), 6.86-6.82 (m, 3H), 6.65-6.61 (m, 2H), 5.99-5.97 (m, 4H)

[0407] 합성예 9. 화합물 73의 합성



[0408]

[0409] 중간체 I-15의 합성

[0410] 2,4-Dibromo-1-nitrobenzene 5.62g (20.0 mmol), di-4-pyridylamine 1.71g (10.0 mmol), $Pd_2(dba)_3$ 0.18g (0.2 mmol), $PtBu_3$ 0.04g (0.2 mmol) 그리고 $NaOtBu$ 1.44g (15.0 mmol) 을 혼합하여 톨루엔 40ml를 가하고, 85 °C 에서 5시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-15 1.63 g (수율 44 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{16}H_{11}BrN_4O_2$ 계산치: 370.0; 실측치 [M+1] 371.0

[0411] 중간체 I-16의 합성

[0412] 중간체 I-1 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-15를 사용하여 중간체 I-16을 합성하였다. 생성된 화합물은

LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{32}H_{20}N_4O_2$ 계산치: 492.2; 실측치 [M+1] 493.3

[0413] 중간체 I-17의 합성

[0414] 중간체 I-2 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-16을 사용하여 중간체 I-17을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{32}H_{19}BrN_4O_2$ 계산치: 570.1; 실측치 [M+1] 571.1

[0415] 중간체 I-18의 합성

[0416] 중간체 I-3 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-17를 사용하여 중간체 I-18을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{32}H_{19}BrN_4$ 계산치: 538.1; 실측치 [M+1] 539.1

[0417] 중간체 I-19의 합성

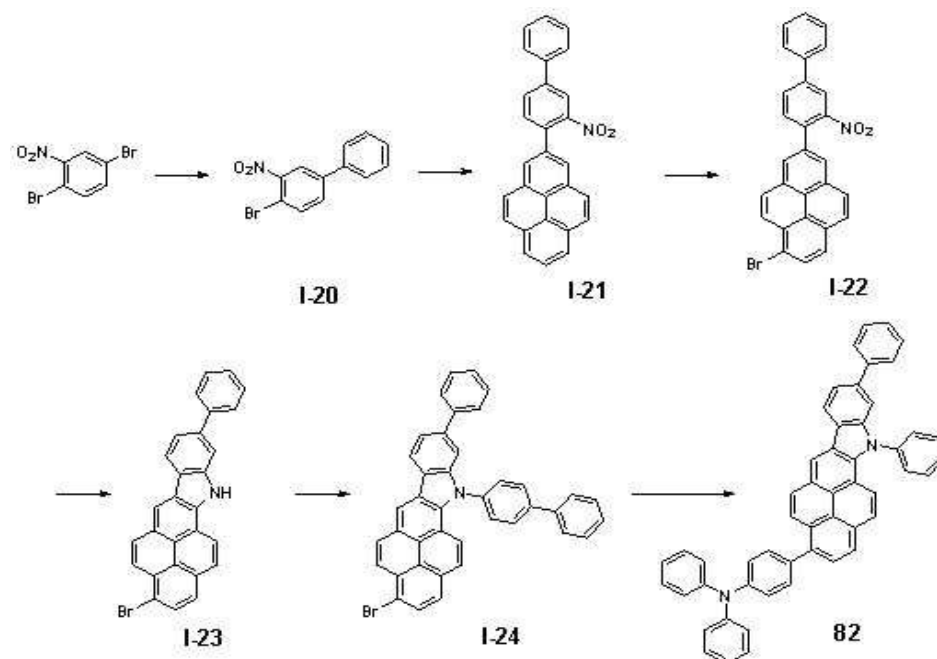
[0418] 중간체 I-4 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-18을 사용하여 중간체 I-19를 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{38}H_{23}BrN_4$ 계산치: 614.1; 실측치 [M+1] 615.1

[0419] 화합물 73의 합성

[0420] 화합물 2의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-5와 중간체 I-19를 사용하여 화합물 73을 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $C_{56}H_{37}N_5$ 계산치: 779.3049; 실측치 [M+1] 780.3042

[0421] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.95-8.92 (d, 1H), 8.44-8.41 (d, 1H), 8.21-8.10 (m, 5H), 8.05-7.99 (m, 2H), 7.96-7.88 (m, 2H), 7.79-7.76 (m, 1H), 7.66-7.62 (m, 1H), 7.53-7.45 (m, 4H), 7.36-7.25 (m, 8H), 6.92-6.88 (m, 4H), 6.74-6.70 (m, 2H), 6.54-6.50 (m, 2H), 6.02-6.98 (m, 4H)

[0422] 합성에 10. 화합물 82의 합성



[0423] 중간체 I-20의 합성

[0424] 1,4-Dibromo-2-nitrobenzene 5.62g (20.0 mmol), phenylboronic acid 1.22g (10.0 mmol), $PdPPh_3$ 0.58g (0.5 mmol) 그리고 K_2CO_3 4.14g (30.0 mmol) 을 THF/ H_2O (2/1) 40 ml에 녹이고 80 °C 에서 5시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘셀 페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-20 1.33 g (수율 48 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{12}H_8BrNO_2$ 계산치: 277.0; 실측치 [M+1] 278.0

[0426] **중간체 I-21의 합성**

[0427] 중간체 I-16 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-20을 사용하여 중간체 I-21을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{17}NO_2$ 계산치: 399.1; 실측치 [M+1] 400.1

[0428] **중간체 I-22의 합성**

[0429] 중간체 I-17 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-21을 사용하여 중간체 I-22를 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{16}BrNO_2$ 계산치: 477.0; 실측치 [M+1] 478.0

[0430] **중간체 I-23의 합성**

[0431] 중간체 I-18 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-22를 사용하여 중간체 I-23을 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{16}BrN$ 계산치: 445.0; 실측치 [M+1] 446.0

[0432] **중간체 I-24의 합성**

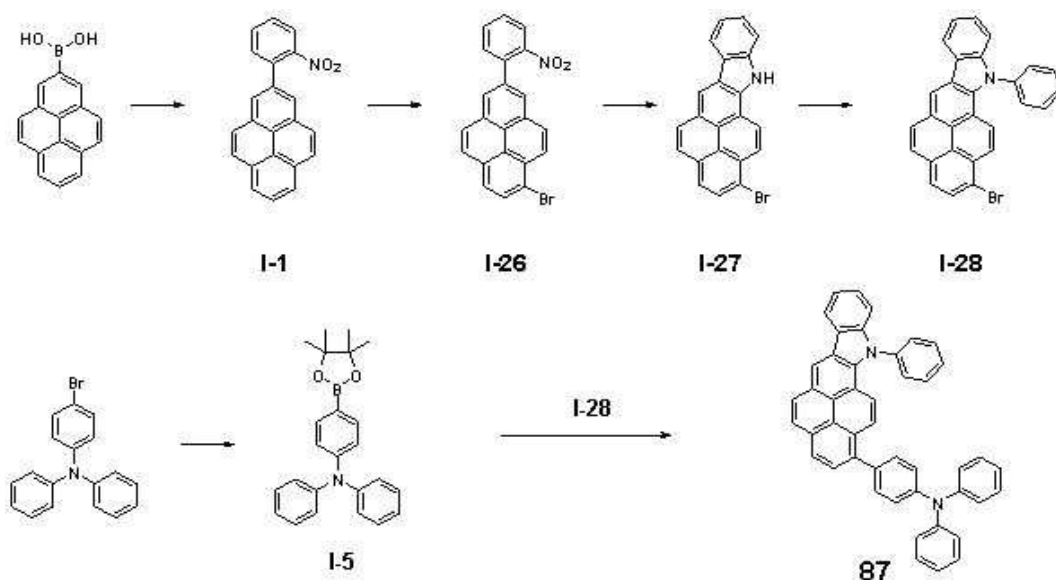
[0433] 중간체 I-19 의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-23과 4-bromobiphenyl을 사용하여 중간체 I-24를 합성하였다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{40}H_{24}BrN$ 계산치: 597.1; 실측치 598.1

[0434] **화합물 82의 합성**

[0435] 화합물 73의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-5와 중간체 I-24를 사용하여 화합물 82를 합성하였다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. $C_{58}H_{35}F_3N$ 계산치: 816.2752; 실측치 [M+1] 817.2746

[0436] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.80-8.76 (d, 1H), 8.46-8.43 (d, 1H), 8.32-8.29 (dd, 1H), 8.6-8.06 (m, 2H), 8.02-7.89 (m, 4H), 7.76-7.52 (m, 4H), 7.50-7.46 (m, 2H), 7.43-7.28 (m, 12H), 6.84-6.63 (m, 3H), 6.55-6.52 (m, 2H), 6.45-6.43 (d, 1H), 6.12-6.09 (m, 2H)

[0437] **합성에 11. 화합물 87의 합성**



[0438]

[0439] **중간체 I-1의 합성**

[0440] 2-파이렌보론산 4.93 g (20.0 mmol), 2-브로모니트로벤젠 4.04 g (20.0 mmol), $Pd(PPh_3)_4$ 1.15 g (1.0 mmol) 그리고 K_2CO_3 8.29 g (60.0 mmol) 을 THF/ H_2O (2/1) 혼합용액 60ml 에 녹인 후, 70 $^{\circ}C$ 에서 5시간 동안 교반하였다. 반응액을 실온으로 식힌 후 물 40 mL를 가하고 에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설에이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-1 5.95 g (수율 92 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{22}H_{13}NO_2$ 계산치: 323.1; 실측치 [M+1] 324.1

[0441] **중간체 I-26의 합성**

[0442] 중간체 I-1 4.85 g (15.0 mmol) 을 디클로로메탄 100 ml 에 녹인 후, 0 °C 에서 브롬 (Br₂) 1.75 ml (15.0 mmol) 을 천천히 적가한다. 반응액을 상온에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액에 물 60 mL 와 티오황산나트륨 20 % 수용액 30 ml 를 가하고 디클로로메탄 80 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하고 디클로로메탄/헥산 용액으로 재결정하여 중간체 I-26 3.38 g (수율 56 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₂₂H₁₂BrNO₂ 계산치: 401.0; 실측치 [M+1] 402.0

[0443] **중간체 I-27의 합성**

[0444] 중간체 I-26 4.02 g (10.0 mmol)과 트리페닐포스핀 (PPh₃) 5.77 g (22 mmol) 을 1,2-디클로로벤젠 30 ml 에 녹인 후 170 °C 에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 용매를 진공하에서 제거하고 물 50 mL 와 디클로로메탄 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-27 2.66 g (수율 72 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₂₂H₁₂BrN 계산치: 369.0; 실측치 [M+1] 370.1

[0445] **중간체 I-28의 합성**

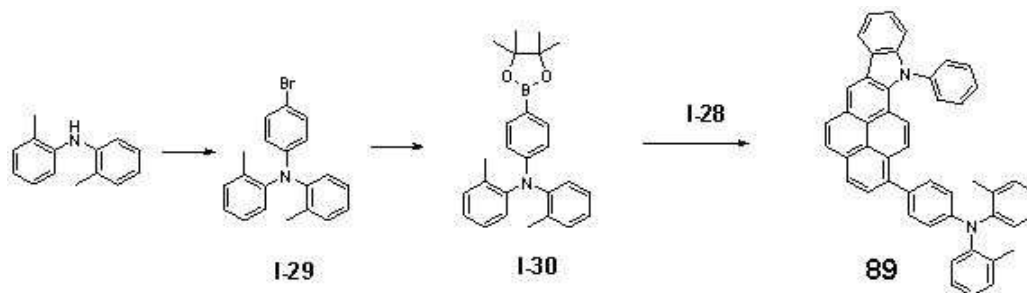
[0446] 중간체 I-27 3.70 g (10.0 mmol), 요오도벤젠 3.06 g (15.0 mmol), CuI 0.19 g(1.0 mmol), 18-Crown-6 0.05 g (0.2 mmol) 그리고 K₂CO₃ 4.15 g (30.0 mmol) 을 DMPU (1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydro-2(1H)-pyrimidinone) 30 ml 에 녹인 후 170 °C 에서 12 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디클로로메탄 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-28 4.15 g (수율 93 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₂₈H₁₆BrN 계산치: 445.0; 실측치 [M+1] 446.0

[0447] **화합물 87의 합성**

[0448] 중간체 I-28 2.23 g (5.0 mmol), 중간체 I-5 1.86 g (5.0 mmol), Pd(PPh₃)₄ 0.29 g(0.25 mmol), 그리고 K₂CO₃ 2.07 g (15.0 mmol) 을 THF/H₂O (2/1) 혼합용액 30 ml 에 녹인 후 70 °C 에서 5 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 화합물 87 2.11 g (수율 69 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 HR-MS를 통해 확인하였다. C₄₆H₃₀N₂ 계산치: 610.2409; 실측치 [M+1] 611.2401

[0449] ¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) δ (ppm) 9.25-9.21 (d, 1H), 8.92-8.85 (m, 1H), 8.66-8.62 (d, 1H), 8.26-8.24 (d, 1H), 8.17 (s, 1H), 8.07 (s, 2H), 8.01-7.98 (d, 1H), 7.76-7.74 (d, 4H), 7.62-7.56 (m, 6H), 7.39-7.23 (m, 10H), 7.12-7.00 (dt, 2H)

[0450] **합성예 12. 화합물 89의 합성**



[0451]

[0452] **중간체 I-29의 합성**

[0453] 디-오르토-톨릴아민 1.97g (10.0 mmol), 4-브로모요오도벤젠 4.24 g (15.0 mmol), Pd₂(dba)₃ 0.18 g(0.2 mmol), PtBu₃ 0.04 g (0.4 mmol) 그리고 KOtBu 1.44 g (15.0 mmol) 톨루엔 40 ml 에 녹인 후 85 °C 에서 4 시간 동안

교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 30 mL 와 디에틸에테르 30 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-29 2.18 g (수율 62 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS 를 통해 확인하였다. $C_{20}H_{18}BrN$ 계산치: 351.1; 실측치 $[M+1]$ 352.1

[0454] **중간체 I-30의 합성**

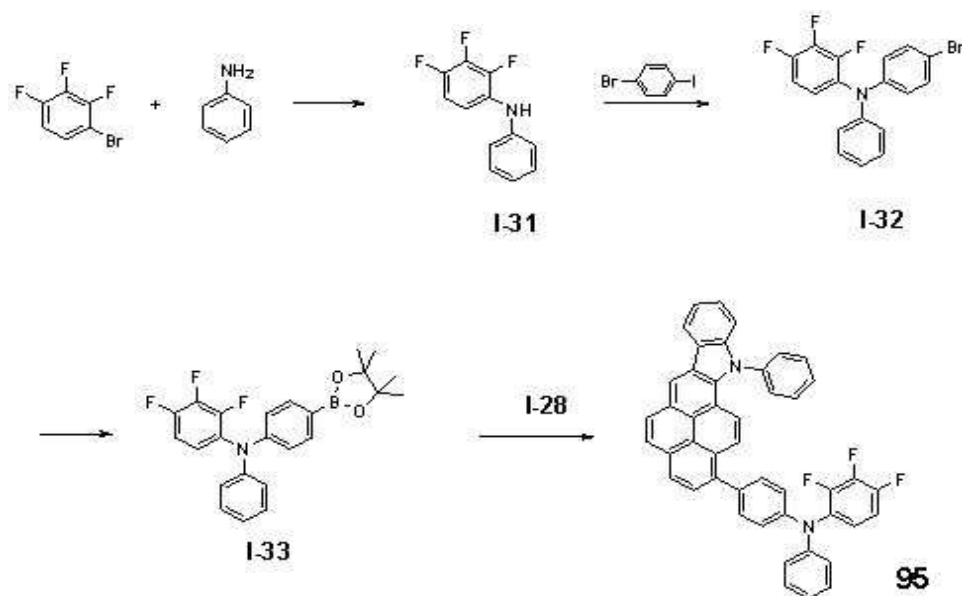
[0455] 중간체 I-29 3.52 g (10.0 mmol), Bis(pinacolato)diborone 2.54 g (10.0 mmol), $PdCl_2(dppf)_2$ 0.36 g(0.5 mmol) 그리고 KOAc 2.94 g (30.0 mmol) 을 DMSO 40 ml 에 녹인 후 80 °C 에서 6 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-30 3.03 g (수율 76 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS 를 통해 확인하였다. $C_{26}H_{30}BNO_2$ 계산치: 399.2; 실측치 $[M+1]$ 400.2

[0456] **화합물 89의 합성**

[0457] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-28과 중간체 I-30 을 이용하여 화합물 89 2.42 g (수율 76 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $C_{48}H_{34}N_2$ 계산치: 638.3; 실측치 $[M+1]$ 639.3

[0458] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 8.96-8.94 (d, 1H), 8.23-8.17 (m, 2H), 8.09-8.07 (d, 1H), 8.04 (s, 1H), 7.94-7.88 (m, 3H), 7.51-7.47 (m, 4H), 7.37-7.31 (m, 4H), 7.28-7.22 (m, 4H), 7.17-7.13 (dt, 2H), 6.90-6.86 (dt, 2H), 6.78-6.73 (m, 4H), 2.02 (s, 6H)

[0459] **합성예 13. 화합물 95의 합성**



[0460]

[0461] **중간체 I-31의 합성**

[0462] 1-Bromo-2,3,4-trifluorobenzene 4.22 g (20.0 mmol), 아닐린 2.79 g (30.0 mmol), $Pd_2(dba)_3$ 0.37 g(0.4 mmol), $PtBu_3$ 0.08 g (0.4 mmol) 그리고 $KOtBu$ 2.88 g (30.0 mmol) 톨루엔 60 ml 에 녹인 후 85 °C 에서 4 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔관 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-31 3.93 g (수율 88 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{12}H_8F_3N$ 계산치: 223.1; 실측치 $[M+1]$ 224.1

[0463] **중간체 I-32의 합성**

[0464] 중간체 I-31 2.23 g (10.0 mmol), 4-브로모요오도벤젠 4.23 g (15.0 mmol), $Pd_2(dba)_3$ 0.18 g (0.2 mmol),

PtBu₃ 0.04 g (0.4 mmol) 그리고 KOtBu 1.44 g (15.0 mmol) 톨루엔 40 ml 에 녹인 후 85 °C 에서 4 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 30 mL 와 디에틸에테르 30 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-32 2.38 g (수율 63 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₁₈H₁₁BrF₃N 계산치: 377.0; 실측치 [M+1] 378.0

[0465] **중간체 I-33의 합성**

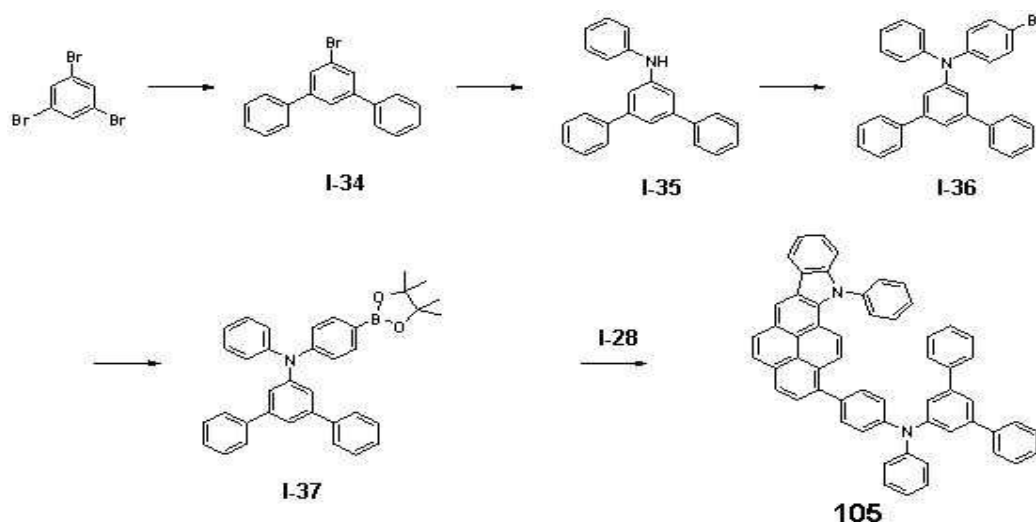
[0466] 중간체 I-32 3.78 g (10.0 mmol), Bis(pinacolato)diborone 2.54 g (10.0 mmol), PdCl₂(dppf)₂ 0.36 g(0.5 mmol) 그리고 KOAc 2.94 g (30.0 mmol) 을 DMSO 40 ml 에 녹인 후 80 °C 에서 6 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 50 mL 와 디에틸에테르 50 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-33 3.40 g (수율 80 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS 를 통해 확인하였다. C₂₄H₂₃BF₃NO₂ 계산치: 425.2; 실측치 [M+1] 426.2

[0467] **화합물 95의 합성**

[0468] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-33과 중간체 I-28을 이용하여 화합물 95 2.39 g (수율 72 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. C₄₆H₂₇F₃N₂ 계산치: 664.2; 실측치 [M+1] 665.2

[0469] ¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) δ (ppm) 9.25-9.22 (d, 1H), 8.92-8.89 (d, 1H), 8.43-8.40 (d, 1H), 8.33-8.30 (d, 1H), 8.23-8.20 (d, 1H), 8.10 (s, 1H), 7.99 (t, 2H), 7.74-7.72 (m, 4H), 7.62-7.53 (m, 6H), 7.34 (dt, 2H), 7.18-7.15 (d, 4H), 7.12-6.91 (m, 3H)

[0470] **합성예 14. 화합물 105의 합성**



[0471]

[0472] **중간체 I-34의 합성**

[0473] 1,3,5-트리브로모벤젠 6.3g (20.0 mmol), 1-페닐보론산 4.88g (40.0 mmol), Pd(PPh₃)₄ 2.31 g(2.0 mmol), 그리고 K₂CO₃ 16.6 g (120.0 mmol) 을 THF/H₂O (2/1) 혼합용액 120 ml 에 녹인 후 70 °C 에서 5 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 120 mL 와 디에틸에테르 100 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-34 3.83 g (수율 62 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₁₈H₁₃Br 계산치: 308.0; 실측치 [M+1] 309.0

[0474] **중간체 I-35의 합성**

[0475] 중간체 I-31의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-34 와 아닐린을 사용하여 중간체 I-35 2.73g (수율 85 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₂₄H₁₉N 계산치: 321.2; 실측치 [M+1] 322.2

[0476] **중간체 I-36의 합성**

[0477] 중간체 I-32의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-35를 사용하여 중간체 I-36 3.14g (수율 66 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{30}H_{22}BrN$ 계산치: 475.1; 실측치 [M+1] 476.1

[0478] **중간체 I-37의 합성**

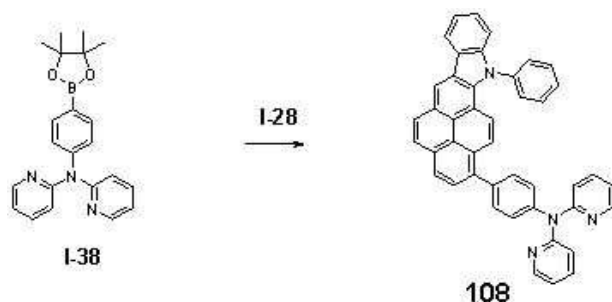
[0479] 중간체 I-33의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-36을 사용하여 중간체 I-37 4.08g (수율 78 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{36}H_{34}BNO_2$ 계산치: 523.3; 실측치 [M+1] 524.3

[0480] **화합물 105의 합성**

[0481] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-37 과 중간체 I-28 을 이용하여 화합물 21 2.86 g (수율 75 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $C_{58}H_{38}N_2$ 계산치: 762.3035; 실측치 [M+1] 763.3035

[0482] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 9.16-9.14 (d, 1H), 8.73-8.67 (m, 2H), 8.46-8.44 (d, 1H), 8.24 (s, 1H), 7.94-7.90 (m, 4H), 7.62-7.58 (m, 6H), 7.54-7.53 (d, 8H), 7.45-7.39 (m, 10H), 7.24-7.20 (m, 1H), 7.15-7.12 (m, 2H), 7.01-6.99 (d, 2H)

[0483] **합성예 15. 화합물 108의 합성**

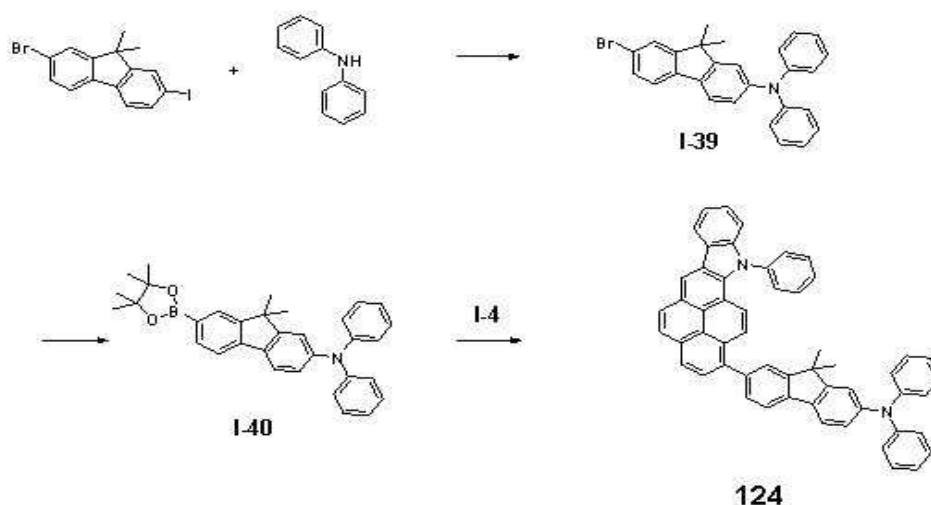


[0484]

[0485] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-28과 잘 알려진 방법으로 합성된 중간체 I-38 을 사용하여 화합물 108 2.18 g (수율 71 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{44}H_{28}N_4$ 계산치: 612.2314; 실측치 [M+1] 613.2405

[0486] 1H NMR ($CDCl_3$, 400MHz) δ (ppm) 9.23-9.21 (d, 1H), 8.63-8.49 (m, 4H), 8.29-8.27 (d, 1H), 8.14 (s, 1H), 7.94-7.88 (m, 3H), 7.78-7.68 (m, 8H), 7.47-7.40 (m, 6H), 7.11-7.08 (m, 2H), 7.02-6.99(m, 2H)

[0487] **합성예 16. 화합물 124의 합성**



[0488]

[0489] **중간체 I-39의 합성**

[0490] 중간체 I-36의 합성과 동일한 방법으로 2-브로모-7-요오도-9,9-디메틸플루오렌과 디페닐아민을 사용하여 중간체 I-39 3.04g (수율 69 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{27}H_{22}BrN$ 계산치: 439.1; 실측치 [M+1] 440.1

[0491] **중간체 I-40의 합성**

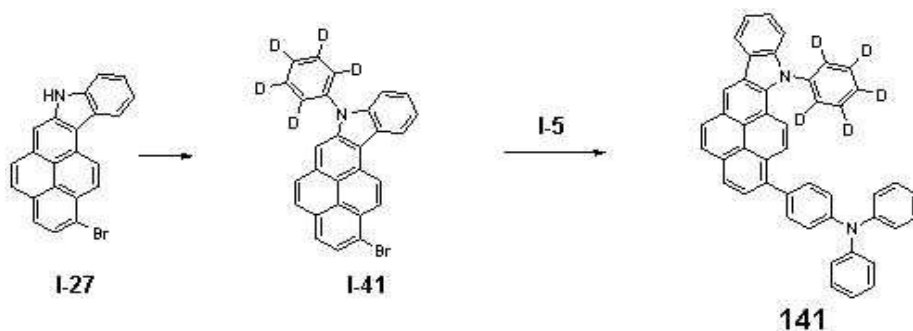
[0492] 중간체 I-37의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-39를 사용하여 중간체 I-40 3.99g (수율 82 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $C_{33}H_{34}BrNO_2$ 계산치: 487.3; 실측치 [M+1] 488.3

[0493] **화합물 124의 합성**

[0494] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-40과 중간체 I-28 을 이용하여 화합물 124 2.65 g (수율 73 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{55}H_{38}N_2$ 계산치: 726.3035; 실측치 [M+1] 727.3035

[0495] 1H NMR (CDCl₃, 400MHz) δ (ppm) 9.17-9.15 (d, 1H), 8.73-8.67 (m, 2H), 8.57-8.54 (m, 2H), 8.34-8.32 (d, 1H), 8.28-8.26 (d, 1H), 8.03-8.01 (d, 1H), 7.85-7.83 (d, 1H), 7.69-7.67 (m, 4H), 7.55-7.49 (m, 8H), 7.35-7.33 (d, 1H), 7.30-7.29 (d, 1H), 7.24 (d, 1H), 7.13-7.11 (dd, 1H), 7.04-7.00 (dt, 2H), 6.94-6.92 (dd, 1H), 6.88-6.86 (dd, 4H), 1.85 (s, 6H)

[0496] **합성예 17. 화합물 141의 합성**



[0497]

[0498] **중간체 I-41의 합성**

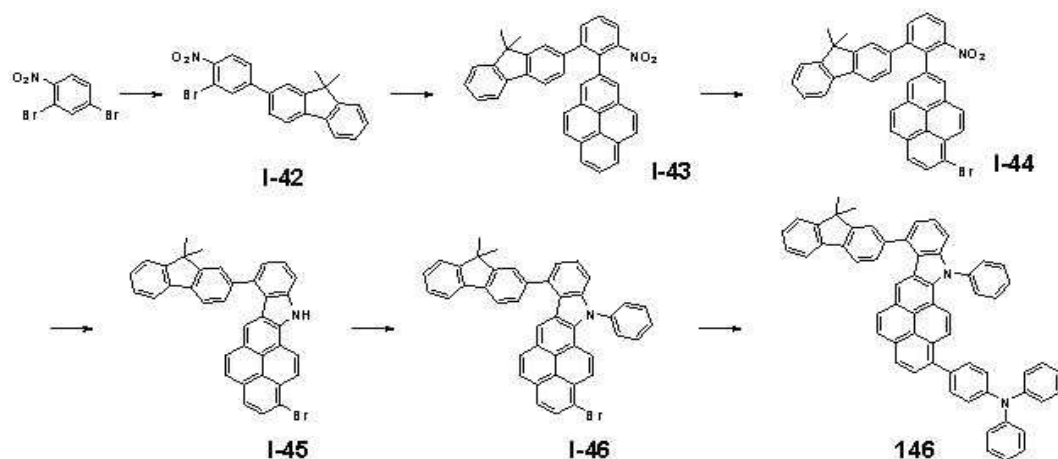
[0499] 중간체 I-37의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-27과 클로로벤젠-d₅ 를 사용하여 중간체 I-41 3.48 g (수율 77 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $C_{28}H_{11}D_5BrN$ 계산치: 450.1; 실측치 [M+1] 451.1

[0500] **화합물 141의 합성**

[0501] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-41과 중간체 I-5 를 이용하여 화합물 141 2.52 g (수율 82 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $C_{46}H_{25}D_5N_2$ 계산치: 615.2723; 실측치 [M+1] 616.2723

[0502] 1H NMR (CDCl₃, 400MHz) δ (ppm) 9.26-9.24 (d, 1H), 8.63-8.57 (m, 2H), 8.49-8.47 (d, 1H), 8.44 (s, 1H), 8.14-8.10 (t, 3H), 7.65-7.59 (m, 9H), 7.34-7.32 (m, 2H), 7.25-7.21 (m, 2H), 7.10-7.08 (dd, 4H)

[0503] 합성에 18. 화합물 146의 합성



[0504]

[0505] 중간체 I-42의 합성

[0506] 2,4-Dibromo-1-nitrobenzene 5.62g (20.0 mmol), 9,9-디메틸플루로렌-2-보론산 4.52 g (19.0 mmol), Pd(PPh₃)₄ 1.15 g(1.0 mmol), 그리고 K₂CO₃ 8.29 g (60.0 mmol) 을 THF/H₂O (2/1) 혼합용액 80 ml 에 녹인 후 70 °C 에서 5 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 60 mL 와 디에틸에테르 60 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설레이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-42 4.57 g (수율 58 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₂₁H₁₆BrNO₂ 계산치:393.0; 실측치 [M+1] 394.0

[0507] 중간체 I-43의 합성

[0508] 중간체 I-1의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-42 와 파이렌보론산을 사용하여 중간체 I-43 4.28 g (수율 83 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₃₇H₂₅NO₂ 계산치: 515.2; 실측치 [M+1] 516.2

[0509] 중간체 I-44의 합성

[0510] 중간체 I-26의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-43 을 사용하여 중간체 I-44 2.79 g (수율 47 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₃₇H₂₄BrNO₂ 계산치: 593.1; 실측치 [M+1] 594.1

[0511] 중간체 I-45의 합성

[0512] 중간체 I-27의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-44를 사용하여 중간체 I-45 3.21 g (수율 57 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₃₇H₂₄BrN 계산치: 561.1; 실측치 [M+1] 562.1

[0513] 중간체 I-46의 합성

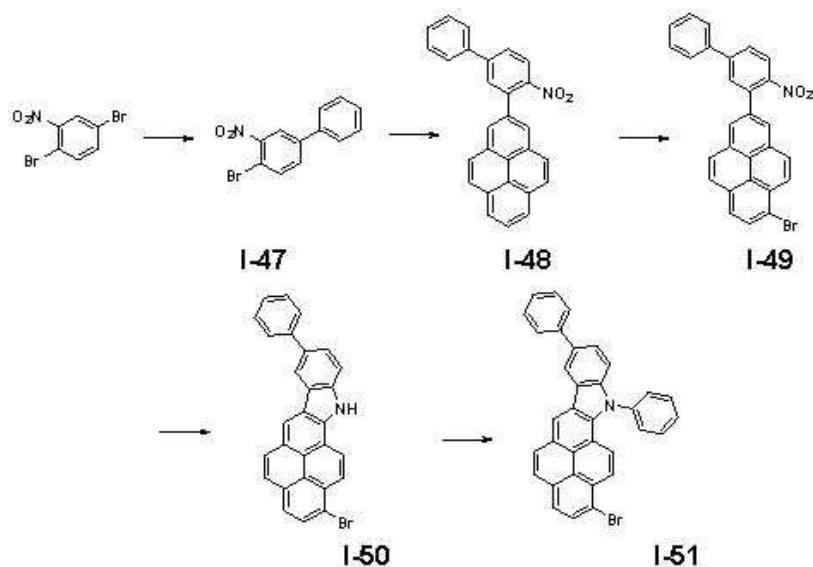
[0514] 중간체 I-28의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-45를 사용하여 중간체 I-46 4.98 g (수율 78 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. C₄₃H₂₈BrN 계산치: 637.1; 실측치 [M+1] 628.1

[0515] 화합물 146의 합성

[0516] 화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-46과 중간체 I-5를 사용하여 화합물 146 2.93 g (수율 73 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. C₆₁H₄₂N₂ 계산치: 802.3348; 실측치 [M+1] 803.3348

[0517] ¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) δ (ppm) 9.11-9.09 (d, 1H), 8.60-8.57 (d, 1H), 8.49-8.48 (d, 1H), 8.29 (s, 1H), 8.23-8.18 (m, 4H), 7.99-7.97 (dd, 1H), 7.77 (dd, 1H), 7.61-7.58 (m, 5H), 7.46-7.39 (m, 7H), 7.34-7.31 (dt, 1H), 7.22-7.13 (m, 5H), 7.04-7.00 (m, 2H), 6.95-6.91 (m, 2H), 6.80-6.78 (m, 4H), 1.86 (s, 6H)

[0518] 합성예 19. 화합물 158의 합성



[0519]

[0520] 중간체 I-47의 합성

[0521] 중간체 I-42의 합성과 동일한 방법으로 1,4-디브로모-2-니트로벤젠과 페닐보론산을 사용하여 중간체 I-47 3.39 g (수율 61 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{12}H_8BrNO_2$ 계산치: 277.0; 실측치 [M+1] 278.0

[0522]

중간체 I-48의 합성

[0523] 중간체 I-43의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-47을 사용하여 중간체 I-48 3.16 g (수율 79 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{17}NO_2$ 계산치: 399.1; 실측치 [M+1] 400.1

[0524]

중간체 I-49의 합성

[0525] 중간체 I-44의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-48를 사용하여 중간체 I-49 1.96 g (수율 41 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{16}BrNO_2$ 계산치: 477.0; 실측치 [M+1] 478.0

[0526]

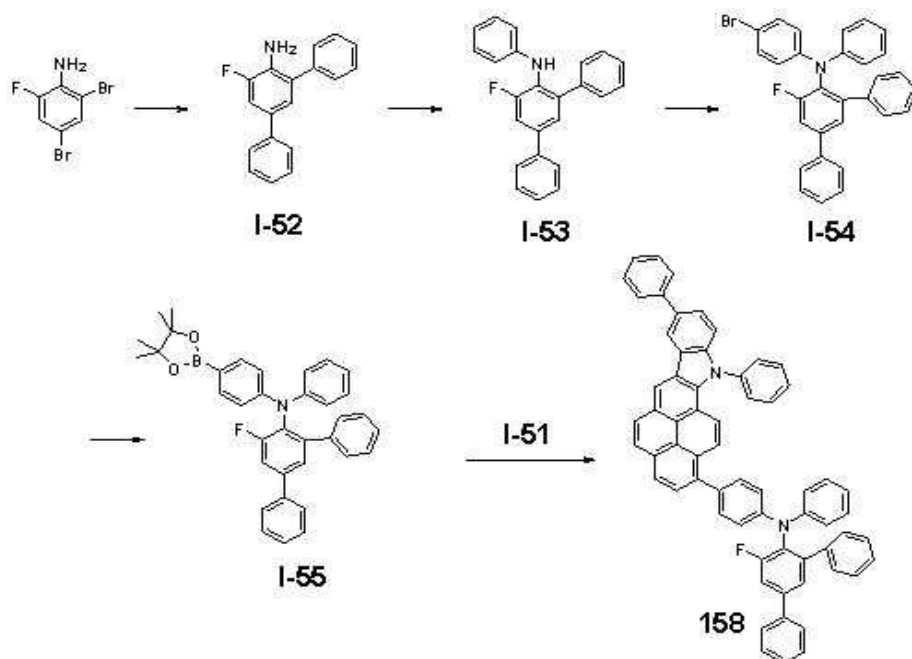
중간체 I-50의 합성

[0527] 중간체 I-45의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-49를 사용하여 중간체 I-50 2.72 g (수율 61 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{28}H_{16}BrN$ 계산치 : 445.0; 실측치 [M+1] 446.0

[0528]

중간체 I-51의 합성

[0529] 중간체 I-46의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-50를 사용하여 중간체 I-51 3.97 g (수율 76 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $C_{34}H_{20}BrN$ 계산치: 521.1; 실측치 [M+1] 522.1



[0530]

[0531]

중간체 I-52의 합성

[0532]

2,4-Dibromo-6-fluoro-phenylamine 5.38g (20.0 mmol), 페닐보론산 5.36 g (44.0 mmol), $\text{Pd(PPh}_3)_4$ 1.15 g (1.0 mmol), 그리고 K_2CO_3 8.29 g (60.0 mmol) 을 THF/ H_2O (2/1) 혼합용액 80 ml 에 녹인 후 70 °C 에서 5 시간 동안 교반하였다. 반응액을 상온으로 식힌 후, 물 60 mL 와 디에틸에테르 60 mL로 3번 추출하였다. 모아진 유기층을 마그네슘설페이트로 건조하고 용매를 증발하여 얻어진 잔류물을 실리카겔판 크로마토그래피로 분리 정제하여 중간체 I-52 4.11 g (수율 78 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{FN}$ 계산치: 263.1; 실측치 $[\text{M}+1]$ 264.1

[0533]

중간체 I-53의 합성

[0534]

중간체 I-31의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-52를 사용하여 중간체 I-53 2.44 g (수율 72 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{24}\text{H}_{18}\text{FN}$ 계산치: 339.1; 실측치 $[\text{M}+1]$ 340.1

[0535]

중간체 I-54의 합성

[0536]

중간체 I-32의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-53을 사용하여 중간체 I-54 3.31 g (수율 67 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{30}\text{H}_{21}\text{BrFN}$ 계산치: 493.1; 실측치 $[\text{M}+1]$ 494.1

[0537]

중간체 I-55의 합성

[0538]

중간체 I-32의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-54를 사용하여 중간체 I-55 4.28 g (수율 79 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS를 통해 확인하였다. $\text{C}_{36}\text{H}_{33}\text{BFNO}_2$ 계산치: 541.3; 실측치 $[\text{M}+1]$ 542.3

[0539]

화합물 158의 합성

[0540]

화합물 87의 합성과 동일한 방법으로 중간체 I-55와 중간체 I-51을 사용하여 화합물 158 3.26 g (수율 76 %)을 얻었다. 생성된 화합물은 LC-MS와 NMR을 통해 확인하였다. $\text{C}_{64}\text{H}_{41}\text{FN}_2$ 계산치: 856.3254; 실측치 $[\text{M}+1]$ 847.3254

[0541]

^1H NMR (CDCl_3 , 400MHz) δ (ppm) 9.06-9.04 (d, 1H), 8.50-8.48 (m, 2H), 8.39-8.37 (d, 1H), 8.33-8.27 (dd, 2H), 8.19-8.10 (m, 6H), 7.92-7.85 (m, 4H), 7.71-7.70 (dd, 2H), 7.61-7.50 (m, 9H), 7.46-7.36 (m, 9H), 7.14-7.10 (dt, 1H), 7.09-7.05 (m, 2H), 6.95-6.93 (dd, 2H)

[0542]

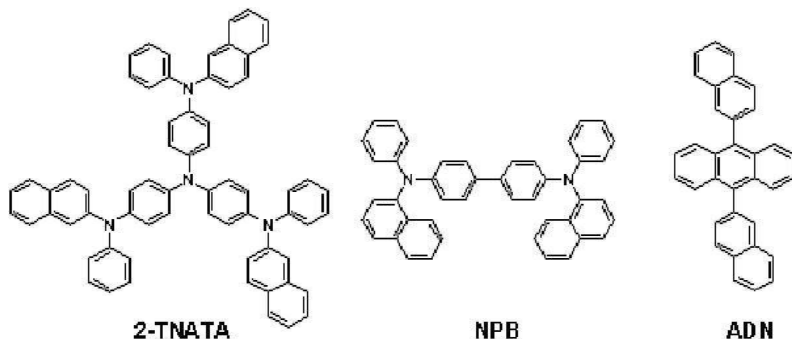
실시예 1

[0543]

에노드는 코닝(corning) $15\Omega/\text{cm}^2$ (1200Å) ITO 유리 기판을 50mm x 50mm x 0.7mm크기로 잘라서 이소프로필 알

코울과 순수를 이용하여 각 5분 동안 초음파 세정한 후, 30분 동안 자외선을 조사하고 오존에 노출시켜 세정하고 진공증착장치에 이 유리기판을 설치하였다.

[0544] 상기 기판 상부에 우선 정공 주입층으로서 공지의 물질인 2-TNATA를 진공 증착하여 600Å 두께로 형성한 후, 이어서 정공수송성 화합물로서 공지의 물질인 4,4'-비스[N-(1-나프틸)-N-페닐아미노]비페닐(이하, NPB)을 300Å의 두께로 진공 증착하여 정공 수송층을 형성하였다.



[0545]

[0546] 상기 정공수송층 상부에 공지의 청색 형광 호스트인 9,10-di-naphthalene-2-yl-anthracene(이하, ADN)과 청색 형광 도펀트로 본 발명의 화합물 2를 중량비 98 : 2로 동시 증착하여 300Å의 두께로 발광층을 형성하였다.

[0547] 이어서 상기 발광층 상부에 전자수송층으로 Alq₃를 300Å의 두께로 증착한 후, 이 전자수송층 상부에 할로젠화 알칼리금속인 LiF를 전자주입층으로 10Å의 두께로 증착하고, Al를 3000Å(음극 전극)의 두께로 진공 증착하여 LiF/Al 전극을 형성함으로써 유기 전계 발광 소자를 제조 하였다.

[0548] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm²에서 구동 전압 6.37 V, 발광 휘도 2739 cd/m²의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.47 cd/A, 반감수명은 100 mA/cm²에서 270 시간이었다.

[0549] 실시예 2

[0550] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 11을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.

[0551] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm²에서 구동 전압 6.49 V, 발광 휘도 2981 cd/m²의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.96 cd/A, 반감수명은 100 mA/cm²에서 235 시간이었다.

[0552] 실시예 3

[0553] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 24를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.

[0554] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm²에서 구동 전압 6.23 V, 발광 휘도 2280 cd/m²의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 4.56 cd/A, 반감수명은 100 mA/cm²에서 208 시간이었다.

[0555] 실시예 4

[0556] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 34를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.

[0557] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm²에서 구동 전압 6.42 V, 발광 휘도 2695 cd/m²의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.39 cd/A, 반감수명은 100 mA/cm²에서 212 시간이었다.

[0558] 실시예 5

[0559] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 45를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.

[0560] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm²에서 구동 전압 6.38 V, 발광 휘도 2577 cd/m²의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.15 cd/A, 반감수명은 100 mA/cm²에서 225 시간이었다.

- [0561] **실시예 6**
- [0562] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 48를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0563] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.39 V , 발광 휘도 2453 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 4.90 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 186 시간이었다.
- [0564] **실시예 7**
- [0565] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 55를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0566] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.20 V , 발광 휘도 2667 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.33 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 184 시간이었다.
- [0567] **실시예 8**
- [0568] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 57을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0569] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.61 V , 발광 휘도 2791 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.58 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 245 시간이었다.
- [0570] **실시예 9**
- [0571] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 73를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0572] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.30 V , 발광 휘도 2533 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.06 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 208 시간이었다.
- [0573] **실시예 10**
- [0574] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 82를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0575] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.48 V , 발광 휘도 2945 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.89 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 211 시간이었다.
- [0576] **실시예 11**
- [0577] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 87을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0578] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.45 V , 발광 휘도 2950 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.90 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 265 시간이었다.
- [0579] **실시예 12**
- [0580] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 89를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0581] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.46 V , 발광 휘도 2925 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.85 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 243 시간이었다.
- [0582] **실시예 13**
- [0583] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 95를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.

- [0584] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.32 V , 발광 휘도 2970 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.94 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 160 시간이었다.
- [0585] **실시예 14**
- [0586] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 105를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0587] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.45 V , 발광 휘도 2875 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.75 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 249 시간이었다.
- [0588] **실시예 15**
- [0589] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 108를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0590] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.21 V , 발광 휘도 2545 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.09 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 201 시간이었다.
- [0591] **실시예 16**
- [0592] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 124를 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0593] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.41 V , 발광 휘도 2820 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.64 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 225 시간이었다.
- [0594] **실시예 17**
- [0595] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 141을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0596] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.46 V , 발광 휘도 2730 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.46 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 208 시간이었다.
- [0597] **실시예 18**
- [0598] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 146을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0599] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.42 V , 발광 휘도 2840 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.68 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 211 시간이었다.
- [0600] **실시예 19**
- [0601] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 화합물 158을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0602] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 6.47 V , 발광 휘도 2930 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 5.86 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 194 시간이었다.
- [0603] **비교예 1**
- [0604] 발광층 형성시 상기 화합물 2 대신 공지의 청색 형광 도펀트인 4,4'-bis[2-(4-(N,N-diphenylamino)phenyl)vinyl]biphenyl (이하, DPAVBi)을 이용한 것을 제외하고는, 실시예 1과 동일하게 하여 유기 EL 소자를 제작했다.
- [0605] 상기 소자는 전류 밀도 50 mA/cm^2 에서 구동 전압 7.35 V , 발광 휘도 2065 cd/m^2 의 고휘도를 나타냈으며, 발광 효율은 4.13 cd/A , 반감수명은 100 mA/cm^2 에서 145 시간이었다.
- [0606] 본 발명의 일 실시예에 의한 헤테로고리 화합물들을 발광층의 호스트 재료 또는 도펀트 재료로 유기 전계 발광

장치에 사용한 결과, 모두가 공지의 물질을 사용한 비교예 1에 비해서 구동전압이 낮아졌으며 효율이 향상된 우수한 I-V-L 특성을 나타내었고 특히 수명 개선 효과가 탁월하여 실시예 1 내지 19의 경우 비교예 1 대비 수명이 대폭 향상되는 결과를 나타내었다. 대표 수명 결과를 요약하여 아래의 표 1에 나타내었다.

표 1

[0607]

	호스트 또는 도판트 재료	구동전압 (V)	전류밀도 (mA/cm ²)	휘도 (cd/m ²)	효율 (cd/A)	발광색	반감수명 (hr @100mA/cm ²)
실시예 1	화합물 2	6.37	50	2,739	5.47	청색	270 hr
실시예 2	화합물 11	6.49	50	2,981	5.96	청색	235 hr
실시예 3	화합물 24	6.23	50	2,280	4.56	청색	208 hr
실시예 4	화합물 34	6.42	50	2,695	5.39	청색	212 hr
실시예 5	화합물 45	6.38	50	2,577	5.15	청색	225 hr
실시예 6	화합물 48	6.39	50	2,453	4.90	청색	186 hr
실시예 7	화합물 55	6.20	50	2,667	5.33	청색	184 hr
실시예 8	화합물 57	6.61	50	2,791	5.58	청색	245 hr
실시예 9	화합물 73	6.30	50	2,533	5.06	청색	208 hr
실시예 10	화합물 82	6.48	50	2,945	5.89	청색	211 hr
실시예 11	화합물 87	6.45	50	2,950	5.90	청색	265
실시예 12	화합물 89	6.46	50	2,925	5.85	청색	243
실시예 13	화합물 95	6.32	50	2,970	5.94	청색	160
실시예 14	화합물 105	6.45	50	2,875	5.75	청색	249
실시예 15	화합물 108	6.21	50	2,545	5.09	청록색	201
실시예 16	화합물 124	6.41	50	2,820	5.64	청색	225
실시예 17	화합물 141	6.46	50	2,730	5.46	청색	208
실시예 18	화합물 146	6.42	50	2,840	5.68	청색	211
실시예 19	화합물 158	6.47	50	2,930	5.86	청색	194
비교예 1	DPAVBi	7.35	50	2,065	4.13	청색	145 hr

[0608]

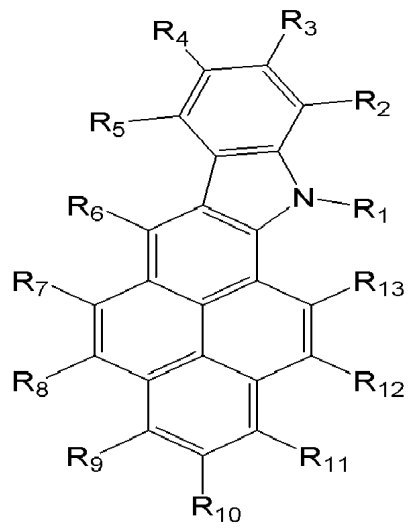
본 발명에 대해 상기 합성에 및 실시예를 참고하여 설명하였으나, 이는 예시적인 것에 불과하며, 본 발명에 속하는 기술 분야의 통상의 지식을 가진 자라면 이로부터 다양한 변형 및 균등한 타 실시예가 가능하다는 점을 이해할 것이다. 따라서 본 발명의 진정한 기술적 보호범위는 첨부된 특허청구범위의 기술적 사상에 의해 정해져야 할 것이다.

도면

도면1

제2 전극
전자주입층
전자수송층
발광층
정공수송층
정공주입층
제1전극

도면2



专利名称(译)	新型杂环化合物和含有它们的有机发光器件		
公开(公告)号	KR101885699B1	公开(公告)日	2018-08-07
申请号	KR1020110064076	申请日	2011-06-29
[标]申请(专利权)人(译)	三星显示有限公司		
申请(专利权)人(译)	三星显示器有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	三星显示器有限公司		
[标]发明人	LIM JIN O 임진오 HWANG SEOK HWAN 황석환 KIM YOUNG KOOK 김영국 JUNG HYE JIN 정혜진 HAN SANG HYUN 한상현 LEE CHANG HO 이창호 LEE JONG HYUK 이종혁 KO HEE JOO 고희주		
发明人	임진오 황석환 김영국 정혜진 한상현 이창호 이종혁 고희주		
IPC分类号	C09K11/06 C07D209/56 H01L51/50		
CPC分类号	H01L51/0072 H01L51/5072 H01L51/5012 H01L51/5016 H01L51/0061 H01L51/5056 C07D401/04 C07D403/04 C07D405/12 C07D409/12 C07D413/04 C07D209/58 C07D209/88 C07D401/12 C07D401 /14 C07D403/12 C07D409/04 C07D471/06 C09K11/06 C09K2211/1007 C09K2211/1011 C09K2211 /1014 C09K2211/1029 H05B33/14		
其他公开文献	KR1020130007161A		

摘要(译)

本发明涉及由下列通式 (1) 表示的杂环化合物和具有含有该杂环化合物的有机发光器件的有机发光器件。 一件事： 上式的描述涉及本发明的详细描述。

