



(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2014-0043043
(43) 공개일자 2014년04월08일

(51) 국제특허분류(Int. Cl.)
C09K 11/06 (2006.01) **H01L 51/50** (2006.01)
(21) 출원번호 10-2013-7015995
(22) 출원일자(국제) 2011년02월11일
심사청구일자 없음
(85) 번역문제출일자 2013년06월20일
(86) 국제출원번호 PCT/US2011/024556
(87) 국제공개번호 WO 2012/108881
국제공개일자 2012년08월16일

(71) 출원인
유니버셜 디스플레이 코포레이션
미국, 뉴저지 08618, 유잉, 필립스 불바르 375
이데미쓰 고산 가부시키가이샤
일본 도쿄도 지요다쿠 마루노우치 3쵸메 1반 1고

(72) 발명자
야마모토 히토시
미국 뉴저지 08534 페닝턴 헤스터 코트 2
위버 마이클 에스.
미국 뉴저지 08540 프린스턴 조나단 코트 1606
(뒷면에 계속)

(74) 대리인
하영욱

전체 청구항 수 : 총 11 항

(54) 발명의 명칭 유기 발광 디바이스 및 이것에 사용되는 재료

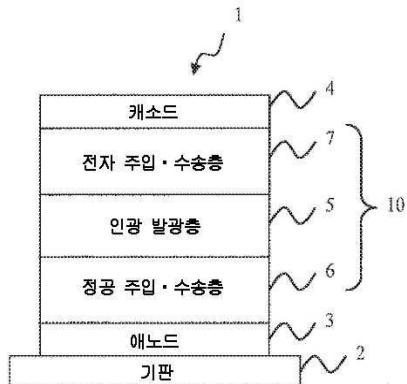
(57) 요 약

본 발명의 OLED는 캐소드와 애노드 사이에 단층 또는 복수층을 포함하는 유기 박막층을 형성하고, 상기 유기 박막층은 적어도 하나의 유기 발광층을 포함하고, 적어도 하나의 발광층은 적어도 하나의 모재 및 적어도 하나의 인광 에미터 재료를 포함하고, 상기 모재는 비스카르바졸 유도체 모재를 포함하며, 상기 인광 에미터 재료는 하기 식으로 나타내어지는 하기 부분 화학 구조 중 하나로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함하는 것을 특징으로 한다.

LL'L"M

[여기서, M은 팔면체 착체를 형성하는 금속이고, L, L', L"는 등가 또는 비등가 이좌 리간드이고, L은 각각 sp² 혼성 탄소 및 N을 통하여 M과 배위된 치환 또는 비치환 페닐피리딘 리간드를 포함하며, L, L', L" 중 하나는 다른 2개 중 적어도 하나와 비등가이다.]

대 표 도 - 도1



(72) 발명자

브라운 줄리아 제이.

미국 펜실베니아 19067 앤들리 웨스트오버 로드
1405

니시무라 카즈키

일본 치바켄 소데가우라시 카미이즈미 1280

이와쿠마 토시히로

일본 치바肯 소데가우라시 카미이즈미 1280

이노우에 테츠야

일본 치바肯 소데가우라시 카미이즈미 1280

이토 미츠노리

일본 치바肯 소데가우라시 카미이즈미 1280

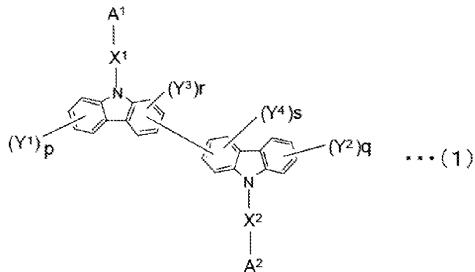
특허청구의 범위

청구항 1

애노드, 캐소드 및 발광층을 포함하는 유기 발광 디바이스로서,

상기 발광층은 상기 애노드와 상기 캐소드 사이에 위치하고, 하기 모재와 하기 인광 에미터 재료를 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

(a) 하기 식(1)으로 나타내어지는 비스카르바졸 유도체 모재를 포함하는 모재



[여기서, A¹은 1~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기를 나타내고, 상기 질소 함유 복소환기는 치환 또는 비치환 카르바졸릴기 및 치환 또는 비치환 인돌릴기가 아니고,

A²는 6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기 또는 1~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기를 나타내고,

X¹ 및 X²는 연결기이고 각각 독립적으로,

단일 결합,

6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기,

6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 탄화수소기,

2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기, 또는

2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 복소환기를 나타내고,

Y¹~Y⁴는 독립적으로,

수소 원자,

불소 원자,

시아노기,

1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬기,

1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알콕시기,

1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알킬기,

1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알콕시기,

1~10개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬실릴기,

6~30개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 아릴실릴기,

6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기,

6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 탄화수소기,

2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기, 또는

2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 복소환기를 나타내고, $Y^1 \sim Y^4$ 중 인접한 것은 서로 결합되어 환 구조를 형성할 수 있고,

p 및 q는 1 내지 4의 범위의 정수를 나타내고, r 및 s는 1 내지 3의 범위의 정수를 나타내며, p 및 q가 2 내지 4의 범위의 정수를 나타내면서 r 및 s가 2 내지 3의 범위의 정수를 나타내면, $Y^1 \sim Y^4$ 는 서로 같거나 다르다.]

(b) 하기 부분 화학 구조식 중 하나로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함하는 인광 에미터 재료

LL'L''M

[여기서, M은 팔면체 착체를 형성하는 금속이고,

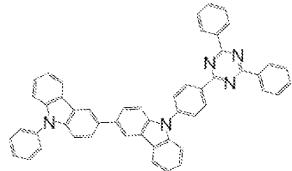
L, L', L''는 등가 또는 비등가 이좌 리간드이고, 상기 L은 각각 sp^2 혼성 탄소 및 N을 통하여 M과 배위된 치환 또는 비치환 페닐페리딘 리간드를 포함하며,

L, L', L'' 중 하나는 다른 2개 중 적어도 하나와 비등가이다.]

청구항 2

제 1 항에 있어서,

상기 모재는 하기 식으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.



청구항 3

제 1 항에 있어서,

상기 모재의 삼중향 에너지는 약 2.0eV 내지 약 2.8eV인 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

청구항 4

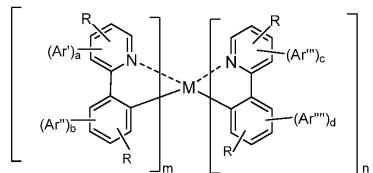
제 1 항에 있어서,

상기 인광 에미터 재료는 치환 화학 구조가 적어도 2개의 메틸기로 치환된 인광 유기 금속 착체를 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

청구항 5

제 1 항에 있어서,

상기 인광 에미터 재료는 하기 화학 구조식으로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 화합물을 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.



[여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF3, CnF2n+1, 트리플루오로비닐, CO2R,

$C(O)R$, NR_2 , NO_2 , OR , 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤�테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

Ar' , Ar'' , Ar''' 및 $Ar^{(n)}$ 는 각각 독립적으로 페닐파리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤�테로아릴 비용합 치환기를 나타내고,

a는 0 또는 1이고,

b는 0 또는 1이고,

c는 0 또는 1이고,

d는 0 또는 1이고,

m은 1 또는 2이고,

n은 1 또는 2이고,

$m+n$ 은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고, a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a 및 b 중 적어도 하나가 1이면서 b 및 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar' 및 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar''' 및 $Ar^{(n)}$ 중 적어도 하나와 다르다.]

청구항 6

제 1 항에 있어서,

상기 인광 에미터 재료는 Ir, Pt, Os, Au, Cu, Re, Ru에서 선택되는 금속 원자 및 리간드를 포함하는 금속 착체를 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

청구항 7

제 6 항에 있어서,

상기 금속 착체는 오르토 금속 결합을 갖는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

청구항 8

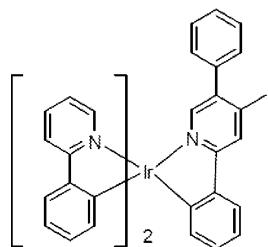
제 7 항에 있어서,

상기 금속 원자는 Ir인 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

청구항 9

제 1 항에 있어서,

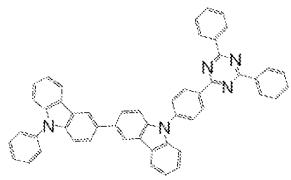
상기 인광 에미터 재료는 하기 부분 화학 구조식으로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.



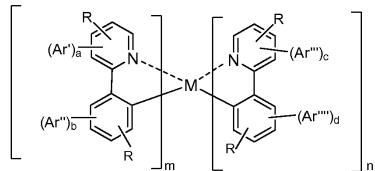
청구항 10

제 1 항에 있어서,

상기 모재는 하기 식으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는 비치환 방향족 탄화수소 화합물을 포함하고,



상기 인광 에미터 재료는 하기 화학 구조식으로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.



[여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF₃, C_nF_{2n+1}, 트리플루오로비닐, CO₂R, C(O)R, NR₂, NO₂, OR, 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

Ar', Ar'', Ar''' 및 Ar''''은 각각 독립적으로 폐닐페리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤테로아릴 비용합 치환기를 나타내고,

a는 0 또는 1이고,

b는 0 또는 1이고,

c는 0 또는 1이고,

d는 0 또는 1이고,

m은 1 또는 2이고,

n은 1 또는 2이고,

m+n은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고, a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a 및 b 중 적어도 하나가 1이면서 b 및 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar' 및 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar''' 및 Ar'''' 중 적어도 하나와 다르다.]

청구항 11

제 10 항에 있어서,

상기 발광층에 함유된 인광 재료 중 적어도 하나는 발광 과장에 있어서, 최대값이 500nm 이상 및 720nm 이하인 것을 특징으로 하는 유기 발광 디바이스.

명세서

기술 분야

[0001]

본 발명은 유기 발광 디바이스(이하, OLED로 축약됨) 등의 유기 전계 발광(EL) 디바이스 및 이러한 OLED에 사용될 수 있는 재료에 관한 것이다. 특히, 녹색광을 방출하는 발광층을 포함하는 OLED 및 이것에 사용되는 OLED용 재료에 관한 것이다.

배경 기술

[0002]

애노드와 캐소드 사이에 위치된 발광층을 갖는 유기 박막층을 포함하는 OLED가 당업계에 공지되어 있다. 이러한 디바이스에 있어서, 광의 방출은 발광층으로 주입되는 정공과 전자의 재결합에 의해 생성되는 여기자 에너지로

부터 얻어질 수 있다.

[0003] 통상, OLED는 복수의 유기층으로 구성되고, 상기 층 중 적어도 하나가 디바이스에 전압을 인가함으로써 전계 발광을 생성할 수 있다(예를 들면, Tang, et al., Appl. Phys. Lett. 1987, 51, 913 및 Burroughes, et al., Nature, 1990, 347, 359 참조). 전압이 디바이스에 인가되면, 캐소드는 인접한 유기층을 효율적으로 활성화시키고(즉, 전자를 주입), 애노드는 인접한 유기층을 효율적으로 산화시킨다(즉, 정공을 주입). 정공 및 전자는 각각의 반대로 대전된 전극을 향해 디바이스를 가로질러 이동한다. 정공 및 전자가 동일한 분자 상에서 만나면, 재결합이 발생한다고 하고, 여기자가 형성된다. 발광 화합물에서의 정공 및 전자의 재결합은 방사 방출을 동반하고, 이것에 의해서 전계 발광을 생성한다.

[0004] 정공 및 전자의 스핀 상태에 따라서, 정공 및 전자의 재결합으로부터 얻어지는 여기자가 삼중항 또는 단일항 스핀 상태를 가질 수 있다. 단일항 여기자로부터의 발광은 형광을 야기하고, 반면에 삼중항 여기자로부터의 발광은 인광을 야기한다. 통상 OLED에 사용되는 유기 재료에 대해 여기자의 4분의 1이 단일항이고, 나머지 4분의 3이 삼중항이다(예를 들면, Baldo, et al., Phys. Rev. B, 1999, 60, 14422 참조). 실제 전계 발광 OLED를 제조하는데 사용될 수 있는 특정 인광 재료가 있다는 것을 발견하고, 이어서 이러한 전자 인광 OLED가 최대 100%(즉, 삼중항 및 단일항 모두를 수거하는 것)의 이론상의 양자 효율을 가질 수 있다는 것을 설명하기까지 통상 가장 효율적인 OLED는 형광을 방출하는 재료에 기초했다. 형광 재료는 단지 25%의 이론상의 최대 양자 효율(여기서, OLED의 양자 효율은 정공 및 전자가 조합하여 발광을 생성하는 효율을 말함)로 발광하고, 이는 인광 발광의 삼중항에서의 기저 상태 전이가 공식적으로 스핀 금지 공정이기 때문이다. 현재, 전자 인광 OLED는 전자 형광 OLED와 비교해서 전반적으로 우수한 디바이스 효율을 갖는 것으로 나타났다(예를 들면, Baldo, et al., Nature, 1998, 395, 151 및 Baldo, et al., Appl. Phys. Lett. 1999, 75(3), 4 참조).

[0005] 단일항-삼중항 상태 혼합으로 이어지는 강한 스핀-궤도 결합으로 인해 중금속 착체는 실온에서 이러한 삼중항으로부터 효율적인 인광 발광을 나타내는 경우가 많다. 따라서, 이러한 착체를 포함하는 OLED는 75%를 초과하는 내부 양자 효율을 갖는 것으로 나타났다(Adachi, et al., Appl. Phys. Lett., 2000, 77, 904). 특정 유기 금속 이리듐 착체는 강한 인광을 갖는 것으로 보고되어 있고(Lamansky, et al., Inorganic Chemistry, 2001, 40, 1704), 녹색~적색 스펙트럼에서의 효율적인 OLED 발광은 이를 착체로 제작되었다(Lamansky, et al., J. Am. Chem. Soc., 2001, 123, 4304). 인광 중금속 유기 금속 착체 및 이들의 각각의 디바이스는 미국 특허 제6,830,828호 및 제6,902,830호; 미국 특허 공개 제2006/0202194호 및 제2006/0204785호; 및 미국 특허 제7,001,536호, 제6,911,271호, 제6,939,624호 및 제6,835,469의 대상이 되었다.

[0006] 상술한 바와 같이, OLED는 일반적으로 우수한 발광 효율, 화상 품질, 전력 소비, 및 평평한 스크린 등의 박막 설계 제품에 장착되는 능력을 제공하고, 따라서 음극선 디바이스 등의 종래 기술 이상으로 많은 이점을 갖고 있다.

[0007] 그러나, 예를 들면, 보다 높은 전류 효율을 갖는 OLED의 제작을 포함한 개선된 OLED가 요구된다. 이와 관련하여, 내부 양자 효율을 높이기 위해서 삼중항 여기자로부터 발광이 얻어지는 발광 재료(인광 재료)가 개발되어 있다.

[0008] 상술한 바와 같이, 이러한 OLED는 발광층(인광층)에 상기 인광 재료를 사용함으로써 최대 100%의 이론상 내부 양자 효율을 가질 수 있고, 얻어지는 OLED는 높은 효율 및 낮은 전력 소비를 갖게 된다. 이러한 인광 재료는 상기 발광층을 포함하는 모재에서 도편트로서 사용될 수 있다.

[0009] 인광 재료 등의 발광 재료로 도핑함으로써 형성되는 발광층에 있어서, 여기자는 모재로 주입된 전하로부터 효율적으로 제조될 수 있다. 제조되는 여기자의 여기자 에너지는 도편트로 이동될 수 있고, 높은 효율로 도편트로부터의 발광이 얻어질 수 있다. 여기자는 모재 상에 형성되거나, 도편트 상에 직접 형성될 수 있다.

[0010] 높은 디바이스 효율로 모재로부터 인광 도편트로의 분자간 에너지 이동을 달성하기 위해서는 모재의 여기 삼중항 에너지(EgH)가 인광 도편트의 여기 삼중항 에너지(EgD)보다 더 커야한다.

[0011] 모재로부터 인광 도편트로의 분자간 에너지 이동을 실시하기 위해서는 모재의 여기 삼중항 에너지(Eg(T))가 인광 도편트의 여기 삼중항 에너지(Eg(S))보다 더 커야한다.

[0012] CBP(4,4'-비스(N-카르바졸릴)비페닐)는 효율적이고 큰 여기 삼중항 에너지를 갖는 재료의 대표적인 예로 알려져 있다(미국 특허 제6,939,624호 참조). CBP가 모재로서 사용되면, 녹색 등의 규정된 발광 파장을 갖는 인광 도편트로 에너지가 이동되어 높은 효율을 갖는 OLED를 얻을 수 있다. CBP가 모재로서 사용되면, 상기 발광 효율이 인광 발광에 의해 현저하게 향상된다. 그러나, CBP는 매우 짧은 수명을 갖는 것으로 알려져 있고, 따라서 OLED

등의 EL 디바이스에서의 실용에는 적합하지 않다. 과학적 이론에 한정되는 일 없이, 이것은 분자 구조의 면에서 CBP가 그 산화적 안정성이 높지 않은 것으로 인해 정공에 의해 크게 열화되기 때문인 것으로 여겨진다.

[0013] 국제 특허 공개 WO 2005/112519는 카르바졸 등의 질소 함유 환을 갖는 축합 환 유도체 등을 녹색 인광을 나타내는 인광층용 모재로서 사용하는 방법이 개시된다. 상기 방법에 의해 전류 효율 및 수명이 향상되지만, 실용을 위한 특정 경우에 있어서는 만족스럽지 않다.

[0014] 한편, 형광 발광을 나타내는 형광 도편트에 대해 매우 다양한 모재(형광 호스트)가 알려져 있고, 형광 도편트와 결합함으로써 우수한 발광 효율 및 수명을 나타내는 형광층을 형성할 수 있는 각종 모재가 제안될 수 있다.

[0015] 형광 호스트에 있어서, 여기 단일항 에너지($E_g(S)$)는 형광 도편트에서 더 크지만, 상기 호스트의 여기 삼중항 에너지($E_g(T)$)는 더 클 필요가 없다. 따라서, 인광 발광층을 형성하기 위해 단순히 형광 호스트가 모재로서 인광 호스트 대신에 사용될 수 없다.

[0016] 예를 들면, 안트라센 유도체가 형광 호스트로서 잘 알려져 있다. 그러나, 안트라센 유도체의 여기 상태 삼중항 에너지($E_g(T)$)는 약 1.9eV정도로 작다. 따라서, 500nm~720nm의 가시광선 영역에서 발광 파장을 갖는 인광 도편트로의 에너지 이동은 이러한 호스트를 사용해서 달성할 수 없고, 이는 상기 여기 상태 삼중항 에너지가 이러한 낮은 삼중항 상태 에너지를 갖는 호스트에 의해 원천되기 때문이다. 따라서, 안트라센 유도체는 인광 호스트로서 바람직하지 않다.

[0017] 페릴렌 유도체, 피렌 유도체 및 나프타센 유도체는 동일한 이유로 인광 호스트로서 바람직하지 않다.

[0018] 인광 호스트로서 방향족 탄화수소 화합물의 사용은 일본 특허 공보 제 142267/2003호에 개시되어 있다. 상기 출원서는 벤젠 골격 코어와 메타 위치에 결합된 두 개의 방향족 치환기를 갖는 인광 호스트 화합물을 개시한다.

[0019] 그러나, 일본 특허 공보 제142267/2003호에 기재된 방향족 탄화수소 화합물은 양호한 대칭성을 갖는 단단한 분자 구조로 가정하고, 5개의 방향족 환을 제공하고, 상기 분자는 중심 벤젠 골격을 향하여 양측으로 대칭되는 방식으로 배열된다. 이러한 배열은 발광층의 결정화 가능성의 문제를 갖는다.

[0020] 한편, 각종 방향족 탄화수소 화합물이 사용되는 OLED가 국제 특허 공개 WO 2007/046685호; 일본 특허 공보 제 151966/2006호; 일본 특허 공보 제8588/2005호; 일본 특허 공보 제19219/2005호; 일본 특허 공보 제19219/2005호; 및 일본 특허 공보 제75567/2004호에 개시되어 있다. 그러나, 인광 호스트로서 이를 재료의 효율은 개시되어 있지 않다.

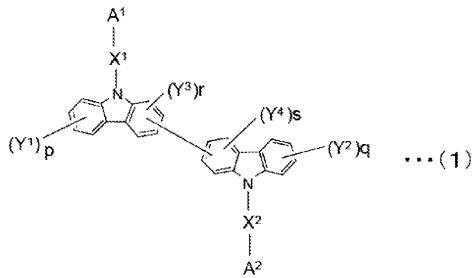
[0021] 또한, 각종 플루오렌 화합물을 사용함으로써 제조되는 OLED가 일본 특허 공보 제043349/2004호; 일본 특허 공보 제314506/2007호; 및 일본 특허 공보 제042485/2004호에 개시되어 있다. 그러나, 인광 호스트로서 이를 재료의 효과는 개시되어 있지 않다.

[0022] 또한, 일본 특허 공보 제042485/2004호는 축합 다환 방향족 환이 플루오렌 환과 직접 결합되는 탄화수소 화합물을 개시한다. 그러나, 상기 출원서에는 인광 재료와 이러한 재료를 결합시킴으로써 제조되는 OLED의 효과가 개시되어 있지 않고, 축합 다환 방향족 환으로서 작은 삼중항 에너지 준위를 가져 인광 디바이스의 발광층으로서 사용하기에는 바람직하지 않다고 알려진 페릴렌 및 피렌 환을 개시하며, 인광 디바이스에 효율적인 재료는 선택되지 않았다.

[0023] OLED 기술에 있어서, 최근의 효율적인 중금속 형광체의 발견, 및 얻어지는 이점에도 불구하고 더욱 높은 온도에서의 디바이스 안정성에 대한 요구가 남아있다. 또한, 높은 효율 및 연장된 수명으로 에너지를 인광 재료로 이동시킬 수 있는 모재에 대한 요구가 여전히 남아있다. 보다 고온에서 장수명을 갖는 디바이스의 제조는 새로운 디스플레이 기술의 발전에 기여하고, 평면 상의 풀 컬러 전자 디스플레이를 향한 현재 목표를 실현하는데 도움을 줄 수 있다. 본원에 기재된 OLED, 및 이러한 OLED에 포함되는 모재와 인광 에미터 재료는 이러한 목표를 실현시키는데 도움이 된다.

발명의 내용

[0024] 본 발명의 OLED는 캐소드와 애노드 사이에 단층 또는 복수층을 포함하는 유기 박막층을 형성하고, 상기 유기 박막층은 적어도 하나의 유기 발광층을 포함하고, 적어도 하나의 발광층은 적어도 하나의 모재 및 적어도 하나의 인광 에미터 재료를 포함하며, 상기 모재는 하기 식(1)으로 나타내어지는 비스카르바졸 유도체를 포함하는 것을 특징으로 한다.



[0025]

[0026] 여기서, A^1 은 1~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기를 나타내고, 상기 질소 함유 복소환기는 치환 또는 비치환 카르바졸릴기 및 치환 또는 비치환 인돌릴기가 아니고,

[0027] A^2 는 6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기 또는 1~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기를 나타내고,

[0028] X^1 및 X^2 는 연결기이고 각각 독립적으로,

[0029] 단일 결합,

[0030] 6~30개 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기,

[0031] 6~30개 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 탄화수소기,

[0032] 2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기,

[0033] 2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 복소환기를 나타내고,

[0034] $Y^1 \sim Y^4$ 는 각각 독립적으로,

[0035] 수소 원자,

[0036] 불소 원자,

[0037] 시아노기,

[0038] 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬기,

[0039] 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알콜시기,

[0040] 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알킬기,

[0041] 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알콕시기,

[0042] 1~10개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬실릴기,

[0043] 6~30개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 아릴실릴기,

[0044] 6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소,

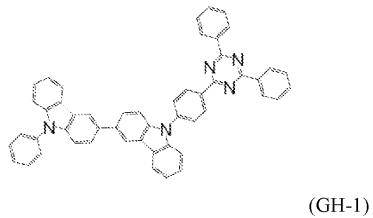
[0045] 6~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 탄화수소,

[0046] 2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기, 또는

[0047] 2~30개의 환형성 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 축합 방향족 복소환기를 나타내고, $Y^1 \sim Y^4$ 중 인접한 것은 서로 결합되어 환 구조를 형성할 수 있고,

[0048] p 및 q는 1 내지 4의 범위의 정수를 나타내고, r 및 s는 1 내지 3의 범위의 정수를 나타내며, p 및 q가 2 내지 4의 범위의 정수를 나타내면서 r 및 s가 2 내지 3의 범위의 정수를 나타내면, $Y^1 \sim Y^4$ 는 서로 같거나 다르다.]

[0049] 다른 실시형태에 있어서, OLED는 하기 식(GH-1)으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는 모재를 포함한다.



[0050]

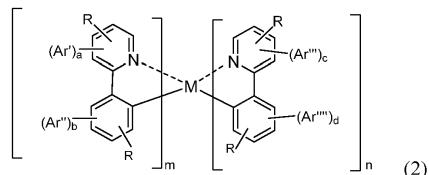
[0051] 본 발명의 하나의 실시형태에 있어서, 인광 에미터 재료는 이하식으로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함한다.

[0052] $LL'L''M$

[0053] [여기서, M은 팔면체 착체를 형성하는 금속이고, L, L', L''는 등가 또는 비등가 이자 리간드이고, L은 각각 sp^2 혼성 탄소 및 N을 통하여 M과 배위된 치환 또는 비치환 페닐페리딘 리간드를 포함하며,

[0054] L, L', L'' 중 하나는 다른 2개 중 적어도 하나와 비등가이다.]

[0055] 다른 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 하기 화학 구조(2)로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 화합물을 포함한다.



[0056]

[0057] [여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF_3 , C_nF_{2n+1} , 트리플루오로비닐, CO_2R , $C(O)R$, NR_2 , NO_2 , OR, 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

[0058] Ar' , Ar'' , Ar''' 및 Ar'''' 는 각각 독립적으로 페닐페리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤�테로아릴 비융합 치환기를 나타내고,

[0059] a는 0 또는 1이고,

[0060] b는 0 또는 1이고,

[0061] c는 0 또는 1이고,

[0062] d는 0 또는 1이고,

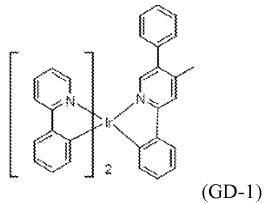
[0063] m은 1 또는 2이고,

[0064] n은 1 또는 2이고,

[0065] m+n은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고, a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a 및 b 중 적어도 하나가 1이면서 b 및 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar' 및 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar''' 및 Ar'''' 중 적어도 하나와 다르다.]

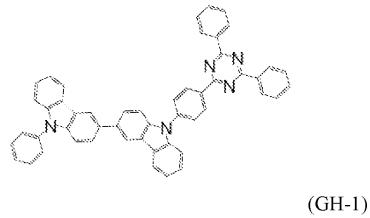
[0066] 다른 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 금속 착체를 포함하고, 상기 금속 착체는 Ir, Pt, Os, Au, Cu, Re 및 Ru에서 선택되는 금속 원자 및 리간드를 포함한다. 또 다른 실시형태에 있어서, 상기 금속 착체는 오르토 금속 결합을 갖는다. 바람직한 실시형태에 있어서, Ir이 상기 금속 원자이다.

[0067] 다른 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 하기 부분 화학 구조(GD-1)로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함한다.



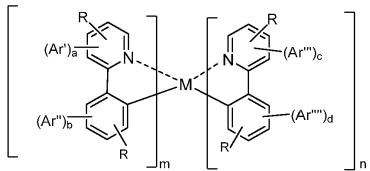
[0068]

[0069] 다른 실시형태에 있어서, 본 발명은 하기 식(GH-1)으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는 비치환 방향족 탄화수소 화합물을 함유하는 모재: 및



[0070]

[0071] 하기 화학 구조로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 화합물을 함유하는 인광 에미터 재료를 포함하는 OLED를 포함한다.



[0072]

[0073] 여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF₃, C_nF_{2n+1}, 트리플루오로비닐, CO₂R, C(O)R, NR₂, NO₂, OR, 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

[0074]

Ar', Ar'', Ar''' 및 Ar''''는 각각 독립적으로 폐닐페리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤테로아릴 비용합 치환기를 나타내고,

[0075]

a는 0 또는 1이고,

[0076]

b는 0 또는 1이고,

[0077]

c는 0 또는 1이고,

[0078]

d는 0 또는 1이고,

[0079]

m은 1 또는 2이고,

[0080]

n은 1 또는 2이고,

[0081]

m+n은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고, a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a 및 b 중 적어도 하나가 1이면서 b 및 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar' 및 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar''' 및 Ar'''' 중 적어도 하나와 다르다.]

[0082]

하나의 실시형태에 있어서, 본 발명은 모재를 포함하고 상기 모재의 삼중향 에너지가 약 2.0eV 내지 약 2.8eV인 OLED를 포함한다.

[0083]

다른 실시형태에 있어서, 본 발명은 발광층에 적어도 하나의 인광 재료를 포함하고 상기 인광 재료는 발광 광장에 있어서 최대값이 500nm 이상 720nm 이하인 OLED를 포함한다.

[0084]

또 다른 실시형태에 있어서, 본 발명은 향상된 전압 및 작동 수명 특성을 제공하는 OLED를 포함한다. 이론에 한정되는 일 없이, 본 발명의 OLED의 향상된 특성은 1가의 플루오렌 골격과 두 개 이상의 축합된 다환 방향족 환의 연속 결합 및 공액 길이가 연장된 위치에서 플루오렌 골격과 서로 다른 축합 다환 방향족 환을 함유하는 기

를 결합함으로써 달성될 수 있다고 여겨진다.

[0085] 또 다른 실시형태에 있어서, 본 발명은 높은 효율 및 긴 수명을 갖는 인광 OLED를 포함하고, 상기 OLED는 모재, 특히 인광 모재로서 일반식(GH-1)의 재료를 포함한다.

도면의 간단한 설명

[0086] 도 1은 본 발명의 실시형태에 있어서 OLED의 일례의 개략적인 구성을 나타내는 도면이다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

[0087] 본 발명의 OLED는 애노드와 캐소드 사이에 위치된 복수개의 층을 포함할 수 있다. 본 발명에 따른 대표적인 OLED는 이하에 설명된 구성층을 갖는 구조를 포함하지만, 이에 한정되지 않는다.

[0088] (1) 애노드/발광층/캐소드

[0089] (2) 애노드/정공 주입층/발광층/캐소드

[0090] (3) 애노드/발광층/전자 주입 · 수송층/캐소드

[0091] (4) 애노드/정공 주입층/발광층/전자 주입 · 수송층/캐소드

[0092] (5) 애노드/유기 반도체층/발광층/캐소드

[0093] (6) 애노드/유기 반도체층/전자 차단층/발광층/캐소드

[0094] (7) 애노드/유기 반도체층/발광층/접착 개선층/캐소드

[0095] (8) 애노드/정공 주입 · 수송층/발광층/전자 주입 · 수송층/캐소드

[0096] (9) 애노드/절연층/발광층/절연층/캐소드

[0097] (10) 애노드/무기 반도체층/절연층/발광층/절연층/캐소드

[0098] (11) 애노드/유기 반도체층/절연층/발광층/절연층/캐소드

[0099] (12) 애노드/절연층/정공 주입 · 수송층/발광층/절연층/캐소드

[0100] (13) 애노드/절연층/정공 주입 · 수송층/발광층/전자 주입 · 수송층/캐소드

[0101] 상술의 OLED 구성 구조 중에서 구성 구조 (8)이 바람직한 구조이지만, 본 발명은 이를 개시된 구성 구조에 한정 되지 않는다.

[0102] 본 발명의 실시형태에 있어서, OLED의 일례의 개략적인 구성을 도 1에 나타낸다. 본 발명의 대표적인 실시형태로서 OLED(1)는 투명 기판(2), 애노드(3), 캐소드(4), 및 상기 애노드(3)와 상기 캐소드(4) 사이에 위치된 유기 박막층(10)을 포함한다.

[0103] 상기 유기 박막층(10)은 인광 호스트 및 인광 도편트를 함유하는 인광 발광층(5)을 포함하고, 상기 인광 발광층(5)과 애노드(3) 사이에 정공 주입 · 수송층(6) 등을, 그리고 상기 인광 발광층(5)과 캐소드(4) 사이에 전자 주입 · 수송층(7) 등을 각각 형성할 수 있다.

[0104] 또한, 상기 애노드(3)와 인광 발광층(5) 사이에 위치된 전자 차단층, 및 상기 캐소드(4)와 인광 발광층(5) 사이에 위치된 정공 차단층을 각각 형성할 수 있다. 이것은 상기 인광 발광층(5)에 전자 및 정공을 함유하여 인광 발광층(5)에서의 여기자의 생성 속도를 증가시킬 수 있게 한다.

[0105] 본 명세서에 있어서, 용어 "형광 호스트" 및 "인광 호스트"는 각각 형광 도편트와 결합되는 경우에는 형광 호스트로서, 또한 인광 도편트와 결합되는 경우에는 인광 호스트로서 불리며, 단지 분자 구조 상의 모재계의 분류로 한정되지 않아야 한다.

[0106] 따라서, 본 명세서의 형광 호스트는 형광 도편트를 함유하는 형광 발광층을 구성하는 재료를 의미하고, 단지 형광 재료의 호스트로 사용될 수 있는 재료를 의미하지 않는다.

[0107] 마찬가지로, 인광 호스트는 인광 도편트를 함유하는 인광 발광층을 구성하는 재료를 의미하고, 단지 인광 재료의 호스트로 사용될 수 있는 재료를 의미하지 않는다.

[0108] 본 명세서에 있어서, "정공 주입 · 수송층"은 정공 주입층 또는 정공 수송층 중 적어도 어느 하나를 의미하고, "전자 주입 · 수송층"은 전자 주입층 또는 전자 수송층 중 적어도 어느 하나를 의미한다.

기판

[0110] 본 발명의 OLED는 기판 상에 제조될 수 있다. 이 경우의 기판은 OLED를 지지하는 기판이고, 약 400nm~약 700nm의 가시광선 영역의 광이 적어도 약 50%의 투과율을 갖는 평평한 기판인 것이 바람직하다.

[0111] 상기 기판은 유리판, 폴리머판 등을 포함하여도 좋다. 특히, 유리판은 소다 라임 유리, 바륨 · 스트론튬 함유 유리, 리드 유리, 알루미노실리케이트 유리, 보로실리케이트 유리, 바륨 보로실리케이트 유리, 석영 등을 포함하여도 좋다. 상기 폴리머판은 폴리카보네이트, 아크릴, 폴리에틸렌 테레프탈레이트, 폴리에테르 술피드, 폴리솔폰 등을 포함하여도 좋다.

애노드 및 캐소드

[0113] 본 발명의 OLED에 있어서의 애노드는 정공 주입 층, 정공 수송층 또는 발광층으로 정공을 주입시키는 역할을 하는 것으로 가정한다. 통상, 상기 애노드는 4.5eV 이상의 일함수를 갖는다.

[0114] 상기 애노드로서 사용하기에 적합한 재료의 구체예로는 산화 인듐 주석 합금(ITO), 산화 주석(NESA), 산화 인듐 아연, 금, 은, 백금, 구리 등이 열거된다.

[0115] 상기 애노드는 상술한 것 등을 기상 증착법, 스퍼터링법 등의 방법으로 전극 물질로부터 박막을 형성함으로써 제조할 수 있다.

[0116] 광이 발광층으로부터 방출되면, 상기 애노드의 가시광선 영역에서의 광의 투과율이 10%를 초과하는 것이 바람직하다. 상기 애노드의 시트 저항은 수백 Ω/□ 이하인 것이 바람직하다. 상기 애노드의 막두께는 재료에 따라 선택되고, 통상 약 10nm 내지 약 1μm의 범위에 있으며, 약 10nm 내지 200nm가 바람직하다.

[0117] 상기 캐소드는 전자 주입층, 전자 수송층 또는 발광층으로 전자를 주입시키기 위해 작은 일함수를 갖는 재료를 포함하는 것이 바람직하다. 상기 캐소드로서 사용하기에 적합한 재료로는 인듐, 알루미늄, 마그네슘, 마그네슘 인듐 합금, 마그네슘 알루미늄 합금, 알루미늄 리튬 합금, 알루미늄 스칸듐 리튬 합금, 마그네슘 은 합금 등이 포함되지만, 이들에 한정되지 않는다. 투명 또는 탑 에미팅 디바이스에 대해 미국 특허 제6,548,956호에 개시된 TOLED 캐소드가 바람직하다.

[0118] 상기 애노드의 경우와 마찬가지로, 상기 캐소드는 기상 증착법, 스퍼터링법 등과 같은 방법으로 박막을 형성함으로써 제조될 수 있다. 또한, 발광이 캐소드 측으로부터 인출되는 실시형태가 채용될 수도 있다.

발광층

[0120] 상기 OLED에 있어서의 발광층은 하기 기능을 단일로 또는 조합으로 실시할 수 있다.

[0121] (1) 주입 기능: 전계를 인가하는데 있어서 애노드 또는 정공 주입층으로부터 정공이 주입될 수 있고, 전자가 캐소드 또는 전자 주입층으로부터 주입될 수 있는 기능

[0122] (2) 수송 기능: 주입된 전하(전자 및 정공)가 전계력에 의해 이동될 수 있는 기능

[0123] (3) 발광 기능: 전자와 정공의 재결합 영역을 형성하여 발광을 야기하는 기능

[0124] 정공의 주입 용이성과 전자의 주입 용이성간에 차이가 존재할 수 있고, 정공 및 전자의 이동성에 의해 나타내어지는 수송 능력에서 차이가 존재할 수 있다.

[0125] 예를 들면, 기상 증착, 스판 코팅, 랜덤어 블로드젯법 등을 포함하는 공지의 방법이 이용되어 발광층을 제작할 수 있다. 상기 발광층은 문자적으로 증착된 막인 것이 바람직하다. 이와 관련하여, 용어 "문자적으로 증착된 막"은 기체상으로부터 화합물을 증착시킴으로써 형성되는 박막 및 용액 상태 또는 액상 상태의 재료 화합물을 고화시킴으로써 형성되는 막을 의미하고, 통상 상술의 문자 증착막은 응집 구조와 고차 구조의 차이, 및 그로 인한 기능적 차이에 의해 LB법으로 형성되는 박막(문자 축적막)과 구별될 수 있다.

[0126] 바람직한 실시형태에 있어서, 상기 발광층의 막두께는 약 5nm 내지 약 50nm인 것이 바람직하고, 약 7nm 내지 약 50nm인 것이 더욱 바람직하며, 약 10nm 내지 약 50nm인 것이 가장 바람직하다. 상기 막두께가 5nm 미만이면, 발광층을 형성하고 색도를 제어하기 어려워질 가능성이 있다. 한편, 막두께가 약 50nm를 초과하면, 동작 전압이 상승할 가능성이 있다.

[0127]

OLED

[0128]

본 발명의 OLED에 있어서, 단층 또는 복수층을 포함하는 유기 박막층은 캐소드와 애노드 사이에 형성되고, 상기 유기 박막층은 적어도 하나의 발광층을 포함하고, 상기 유기 박막층 중 적어도 하나는 이하에 설명한 바와 같은 적어도 하나의 모재 및 적어도 하나의 인광 재료를 함유한다. 또한, 유기 전계 발광 디바이스에 대해 상기 발광층의 적어도 하나가 본 발명의 적어도 하나의 모재 및 적어도 하나의 인광 재료를 포함하는 것이 바람직하다.

[0129]

상술한 바와 같이, 본 발명에 따라서 높은 효율 및 장수명, 특히 높은 동작 온도에서 높은 안정성을 갖는 인광 발광층이 제작될 수 있다.

[0130]

이와 관련하여, 본 발명의 OLED를 구성하는 재료의 여기 삼중향 에너지 캡(Eg(T))은 인광 발광 스펙트럼에 기초하여 규명될 수 있고, 하기 방법에 있어서 통상적으로 사용되는 바와 같이 에너지 캡이 규정된 본 발명의 예로서 제공된다.

[0131]

각각의 재료는 $10 \mu\text{mol/L}$ 의 농도로 EPA 용제(부피비)로, 디에틸 에테르:이소펜탄:에탄올=5:5:2)에 용해시켜 인광 측정용 샘플을 제작한다. 이러한 인광 측정용 샘플을 석영 셀에 위치시켜 77K로 냉각하고, 이어서 여기광을 조사하여 방출되는 인광의 광장을 측정한다.

[0132]

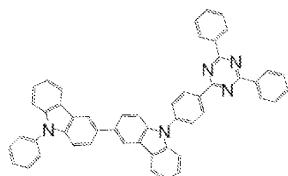
단파장 측에서 이와 같이 얻어지는 인광 발광 스펙트럼의 증가에 기초하여 접선이 그려지고, 상기 접선과 베이스 라인의 교차점의 광장값이 에너지 값으로 전환되고, 이것은 여기 삼중향 에너지 캡(Eg(T))으로서 설정된다. 상기 측정을 위해 시판되는 측정 기기 F-4500(Hitachi, Ltd. 제조)이 사용될 수 있다.

[0133]

그러나, 본 발명의 범주로부터 벗어나지 않는 한, 상기 공정을 따르지 않고 삼중향 에너지 캡으로 규정될 수 있는 값이 이용될 수 있다.

[0134]

바람직한 모재는 하기 식(GH-1)으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는다.



(GH-1)

[0135]

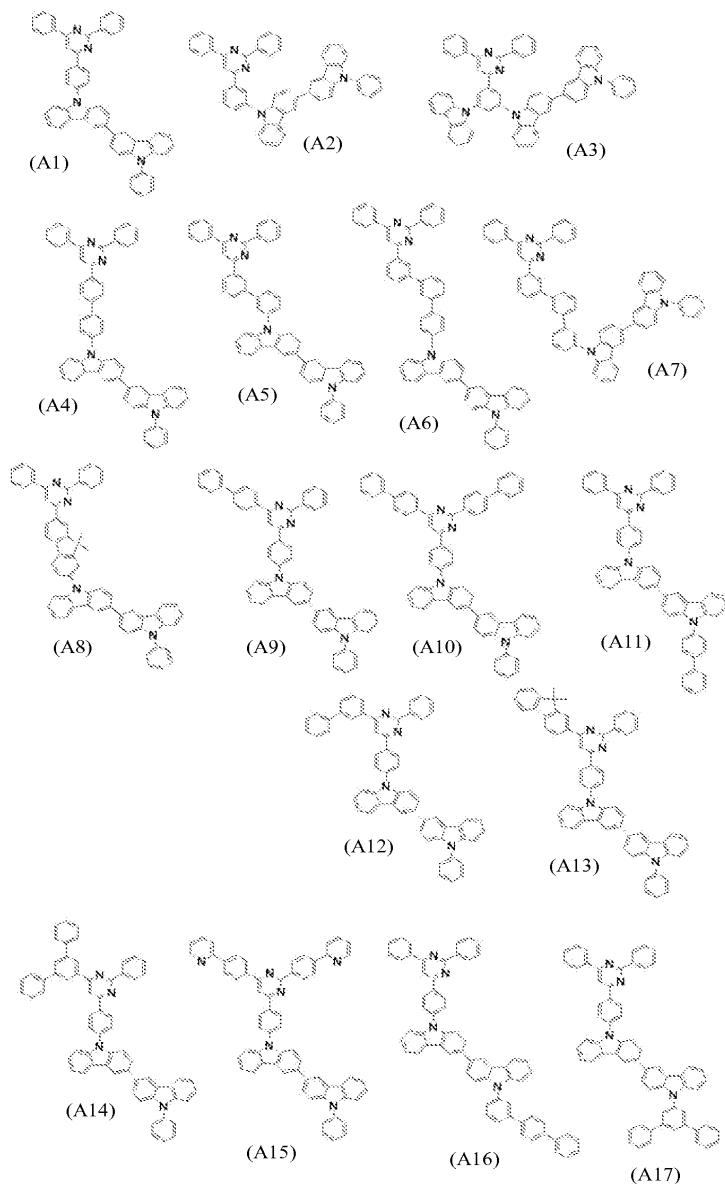
유기 전계 발광 디바이스에 대한 본 발명의 재료는 큰 삼중향 에너지 캡(Eg(T))(여기 삼중향 에너지)를 갖고, 따라서 인광은 인광 도편트로 에너지를 이동시킴으로써 발광될 수 있다.

[0136]

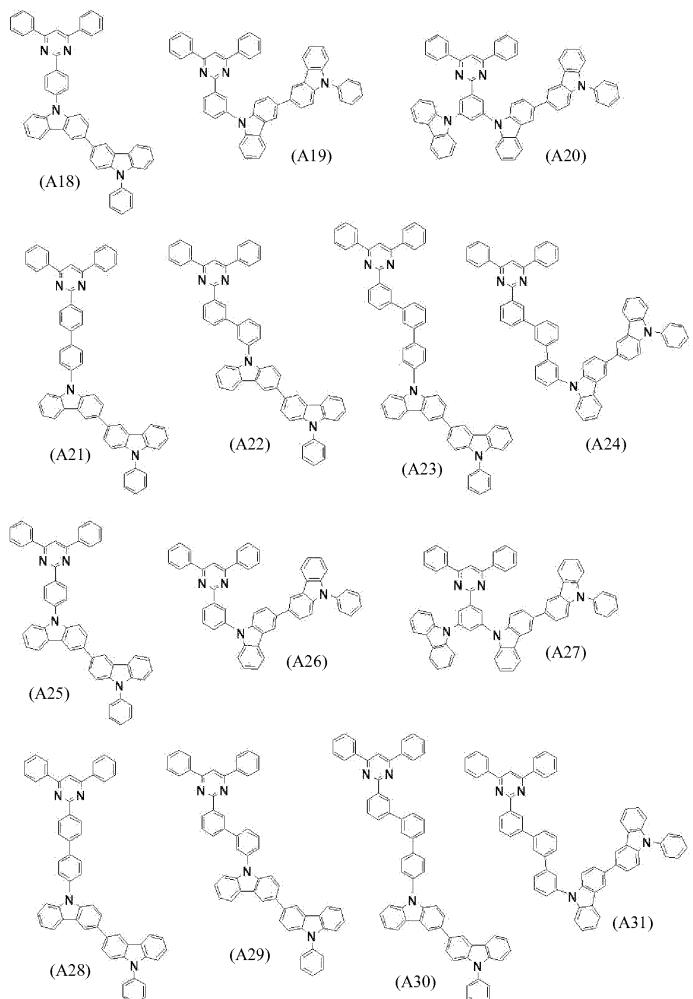
본 발명에 있어서, 상술한 모재의 여기 삼중향 에너지는 약 2.0eV 내지 약 2.8eV인 것이 바람직하다. 약 2.0eV 이상의 여기 삼중향 에너지는 500nm 이상 및 700nm 이하의 광장에서 발광하는 인광 도편트 재료로 에너지를 이동시키는 것을 가능하게 한다. 약 2.8eV 이하의 여기 삼중향 에너지는 에너지 캡의 큰 차이 때문에 녹색 인광 도편트에서 발광이 효율적으로 실시되지 않는 문제를 회피할 수 있게 한다.

[0137]

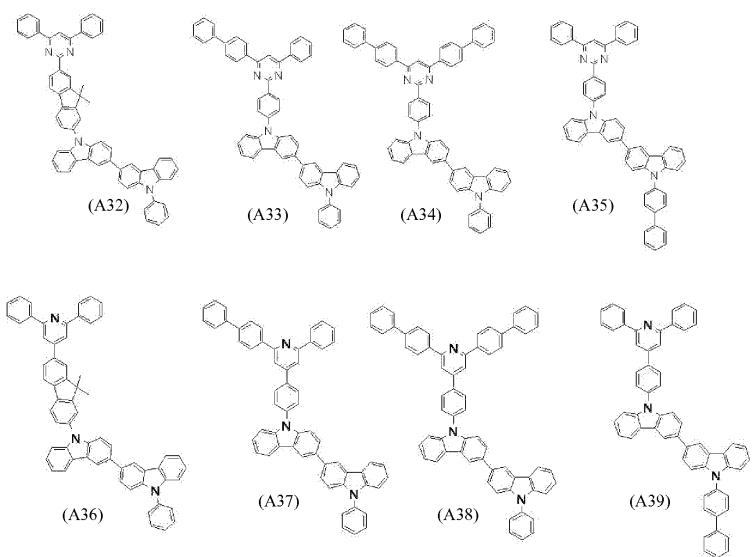
본 발명에 따를 모재로 적합한 화합물의 구체예가 하기 화합물을 포함하는 하기 식(A1-A130)으로 나타내어지지만, 하기 화합물로 한정되지 않는다.



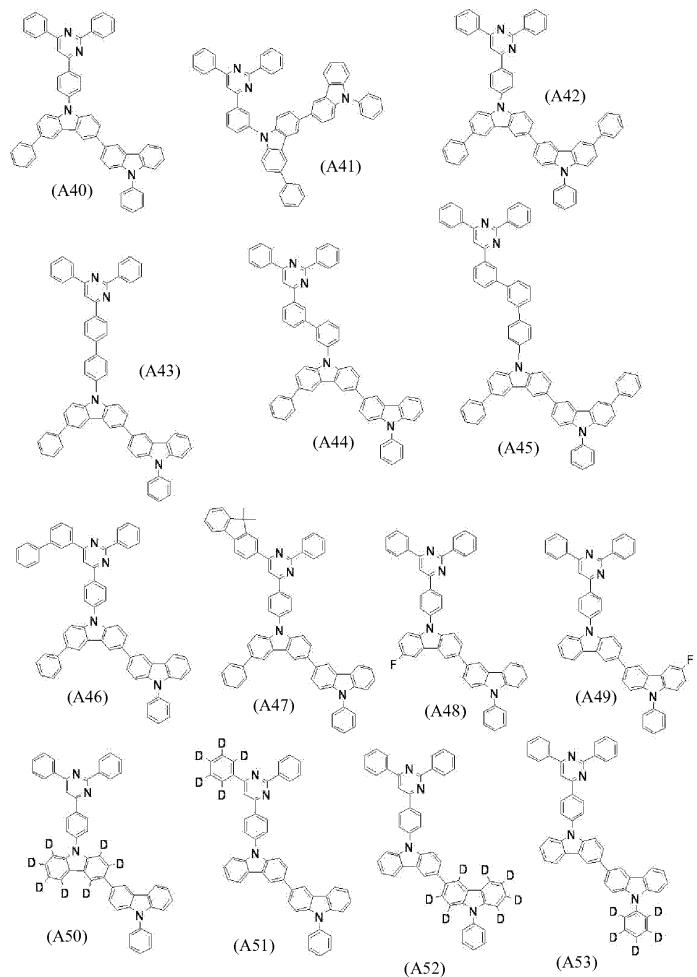
[0139]



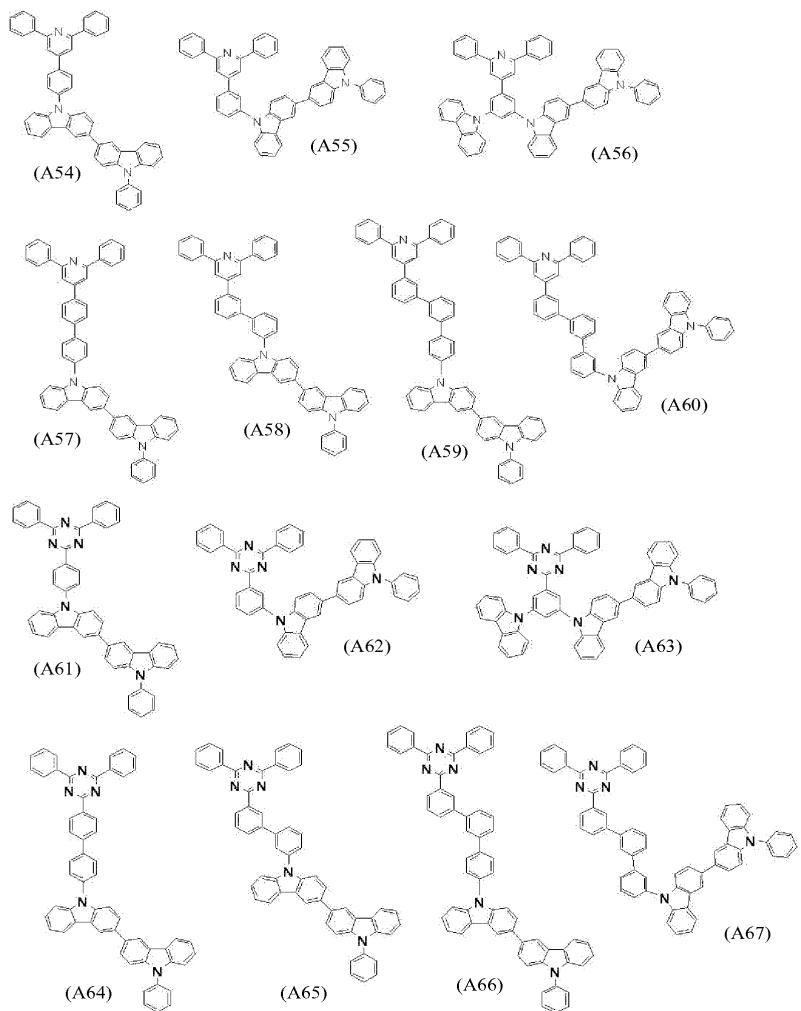
[0140]



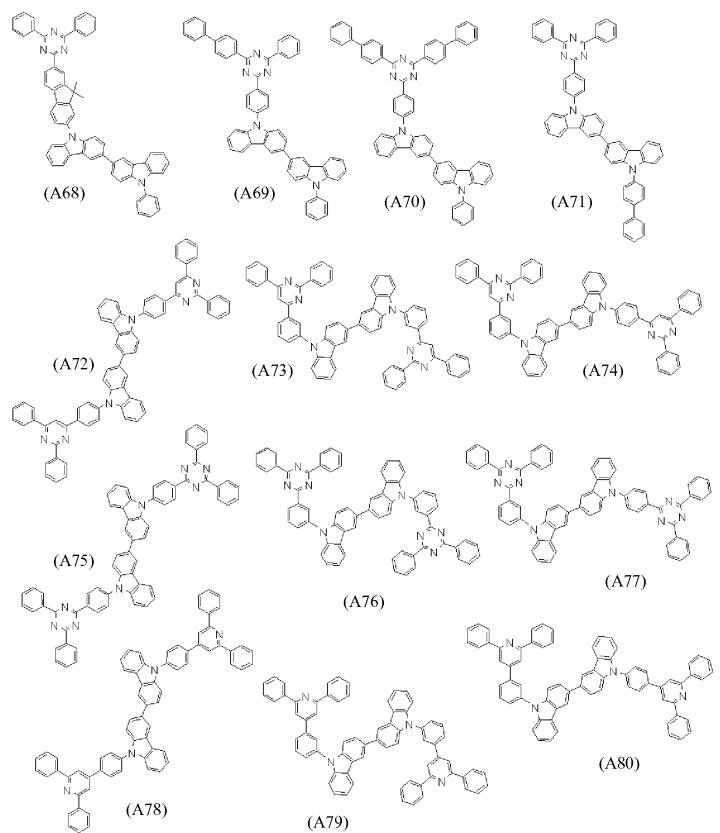
[0141]



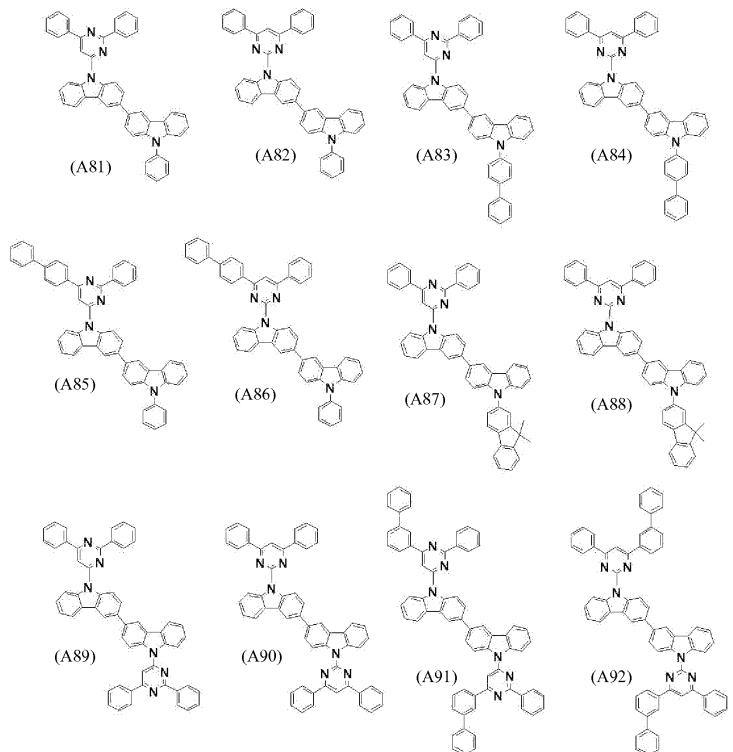
[0142]



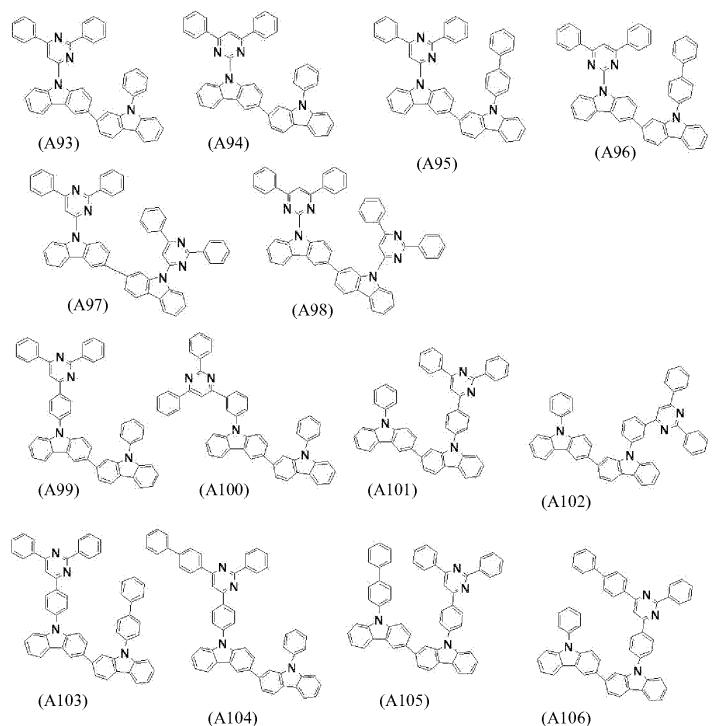
[0143]



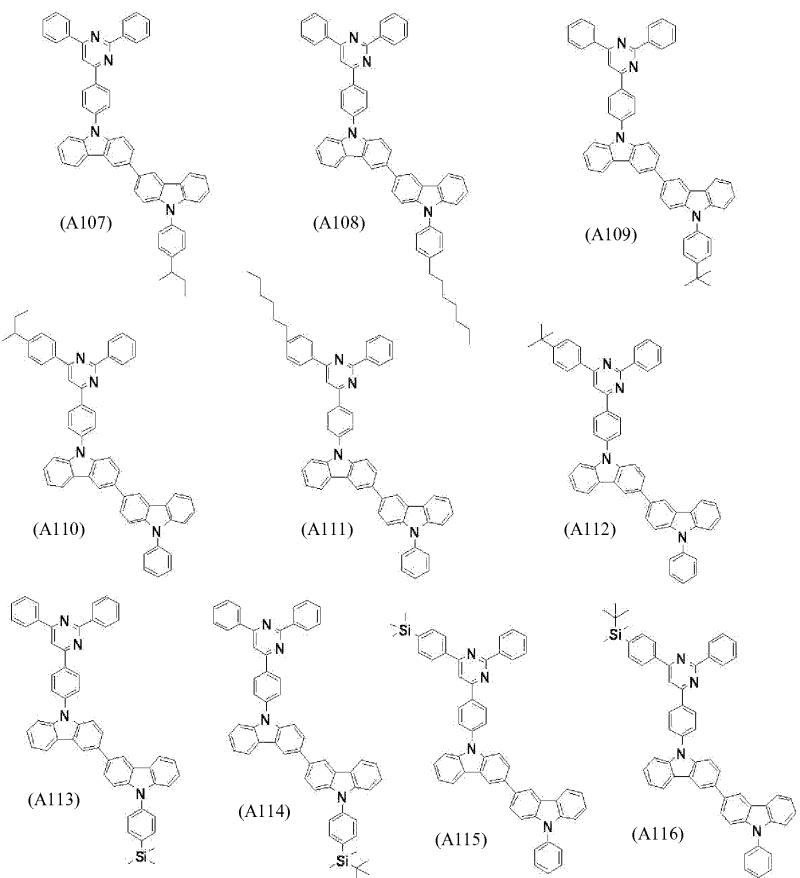
[0144]



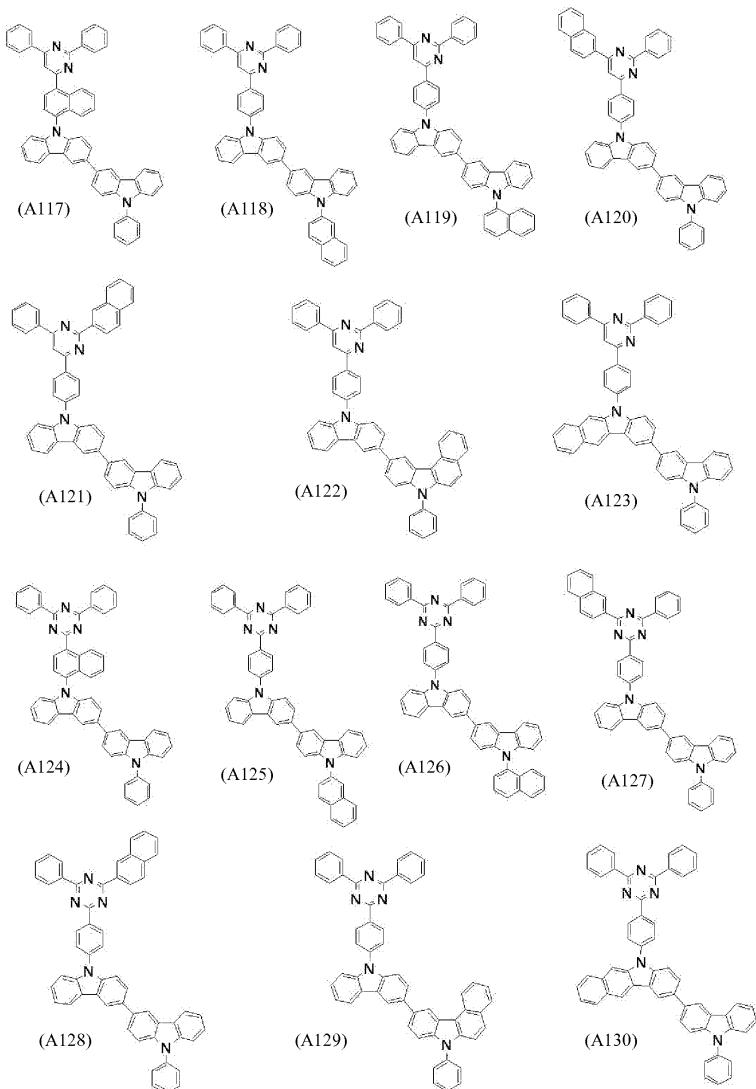
[0145]



[0146]



[0147]



[0148]

[0149] 본 발명의 OLED에 사용될 수 있는 인광 에미터 재료에 대해서, Ir(2-페닐퀴놀린) 및 Ir(1-페닐이소퀴놀린)형 인광 재료가 합성되고, 이를 포함하는 OLED가 도편트 에미터로서 제작되었다. 이러한 디바이스는 높은 전류 효율, 높은 안정성, 좁은 방사, 높은 처리성(높은 용해성 및 낮은 증발 온도 등), 높은 발광 효율, 및/또는 높은 발광 효율을 나타내어 바람직하다.

[0150]

[0150] Ir(3-Meppy)₃의 기본 구조를 이용하여, 다른 알킬 및 플루오로 치환 패턴이 연구되어 재료 처리성(증발 온도, 증발 안전성, 용해성 등)과 Ir(2-페닐퀴놀린) 및 Ir(1-페닐이소퀴놀린)형 인광 재료의 디바이스 특성에 대한 구조-물성 관계를 확립하였다. 증발 온도, 용해성, 에너지 준위 및 디바이스 효율 등에 대해서, 알킬 및 플루오로 치환기는 광범위한 유지 가능성을 제공하기 때문에 특히 중요하다. 또한, 이들은 관능기로서 화학적으로 안정하여 적절하게 적용되면 디바이스 동작에서도 안정하다.

[0151]

[0151] 본 발명의 하나의 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 하기 식으로 나타내어지는 하기 부분 화학 구조 중 하나에 의해 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함한다.

[0152]

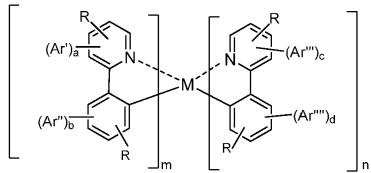
LL'L'M

[0153]

[여기서, M은 팔면체 착체를 형성하는 금속이고, L, L', L"은 등가 또는 비등가 이자 리간드이고, L은 각각 sp² 혼성 탄소 및 N을 통하여 M과 배위되는 치환 또는 비치환 페닐피리딘 리간드를 포함하며, L, L', L" 중 하나는 다른 2개 중 적어도 하나와 비등가이다.]

[0154]

[0154] 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 하기 화학 구조로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 화합물을 포함한다.



[0155]

[여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF₃, C_nF_{2n+1}, 트리플루오로비닐, CO₂R, C(O)R, NR₂, NO₂, OR, 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

[0157]

Ar', Ar'', Ar''' 및 Ar''''은 각각 독립적으로 페닐파리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤테로아릴 비융합 치환기를 나타내고,

[0158]

a는 0 또는 1; b는 0 또는 1; c는 0 또는 1; d는 0 또는 1; m은 1 또는 2; n은 1 또는 2이고,

[0159]

m+n은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고,

[0160]

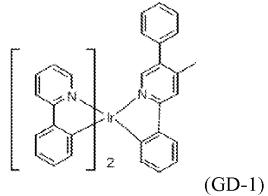
a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a 및 b 중 적어도 하나가 1이면서 b 및 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar' 및 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar''' 및 Ar'''' 중 적어도 하나와 다르다.]

[0161]

다른 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 금속 착체를 포함하고, 상기 금속 착체는 Ir, Pt, Os, Au, Cu, Re 및 Ru에서 선택되는 금속 원자 및 리간드를 포함한다. 또 다른 실시형태에 있어서, 상기 금속 착체는 오르토 금속 결합을 갖는다. 상기 금속 원자는 Ir이 바람직하다.

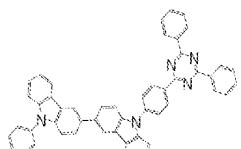
[0162]

바람직한 실시형태에 있어서, 상기 인광 에미터 재료는 하기 부분 화학 구조(GD-1)로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 착체를 포함한다.



[0163]

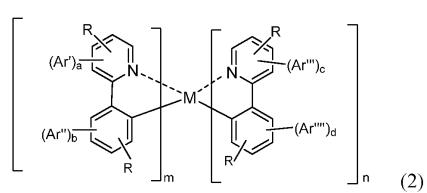
바람직한 실시형태에 있어서, 본 발명은 모재가 하기 식(GH-1)으로 나타내어지는 화학 구조를 갖는 비치환 방향족 탄화수소 화합물을 포함하고,



(GH-1)

[0165]

인광 에미터 재료가 하기 화학 구조(2)로 나타내어지는 치환 화학 구조를 갖는 인광 유기 금속 화합물을 포함하는 OLED에 관한 것이다.



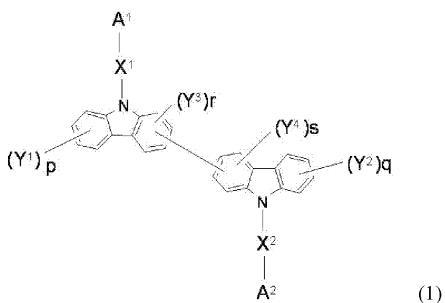
[0167]

[여기서, R은 각각 독립적으로 H, 알킬, 알케닐, 알키닐, 알킬아릴, CN, CF₃, C_nF_{2n+1}, 트리플루오로비닐, CO₂R, C(O)R, NR₂, NO₂, OR, 할로, 아릴, 헤테로아릴, 치환 아릴, 치환 헤테로아릴 또는 복소환기로 이루어지는 군에서 선택되고,

선택되고,

- [0169] Ar', Ar'', Ar''' 및 Ar''''은 각각 독립적으로 폐닐피리딘 리간드 상의 치환 또는 비치환 아릴 또는 헤테로아릴 비융합 치환기를 나타내고,
- [0170] a는 0 또는 1; b는 0 또는 1; c는 0 또는 1; d는 0 또는 1; m은 1 또는 2; n은 1 또는 2이고,
- [0171] m+n은 M과 배위될 수 있는 리간드의 최대수이고,
- [0172] a, b, c 및 d 중 적어도 하나가 1이고, a와 b 중 적어도 하나가 1이면서 b와 c 중 적어도 하나가 1이면, Ar'와 Ar'' 중 적어도 하나는 Ar'''와 Ar'''' 중 적어도 하나와 다르다.]
- [0173] 본 발명의 OLED는 정공 수송층(정공 주입층)을 포함할 수 있고, 상기 정공 수송층(정공 주입층)은 본 발명의 재료를 함유하는 것이 바람직하다. 또한, 본 발명의 OLED는 전자 수송층 및/또는 정공 차단층을 포함할 수 있고, 상기 전자 수송층 및/또는 정공 차단층은 본 발명의 재료를 함유하는 것이 바람직하다.
- [0174] 본 발명의 OLED는 캐소드와 유기 박막층 사이의 충간 영역에서 환원제 도펀트를 함유하여도 좋다. 상술한 구조체를 갖는 이러한 OLED는 향상된 발광 휘도 및 연장된 수명을 나타낼 수 있다.
- [0175] 상기 환원제 도펀트는 알칼리 금속, 알칼리 금속 치체, 알칼리 금속 화합물, 알칼리 토류 금속, 알칼리 토류 금속 치체, 알칼리 토류 금속 화합물, 희토류 금속, 희토류 금속 치체, 희토류 금속 화합물 등에서 선택된 적어도 하나의 도펀트를 포함한다.
- [0176] 바람직한 알칼리 금속은 Na(일함수: 2.36eV), K(일함수: 2.28eV), Rb(일함수: 2.16eV), Cs(일함수: 1.95eV) 등을 포함하고, 2.9eV 이하의 일함수를 갖는 화합물이 특히 바람직하다. 이를 중에서, K, Rb 및 Cs가 바람직하고, Rb 또는 Cs가 보다 바람직하며, Cs가 더욱 바람직하다.
- [0177] 상기 알칼리 토류 금속은 Ca(일함수: 2.9eV), Sr(일함수: 2.0~2.5eV), Ba(일함수: 2.52eV) 등을 포함하고, 2.9eV 이하의 일함수를 갖는 화합물이 특히 바람직하다.
- [0178] 상기 희토류 금속은 Sc, Y, Ce, Tb, Yb 등을 포함하고, 2.9eV 이하의 일함수를 갖는 화합물이 특히 바람직하다.
- [0179] 상술한 금속 중에서, 높은 환원능을 갖는 금속을 선택하는 것이 바람직하고, 전자 주입 영역으로의 그것의 비교적 소량의 첨가가 OLED의 수명을 연장하고, 발광 휘도를 향상시킬 수 있게 한다.
- [0180] 상기 알칼리 금속 화합물은 Li₂O, Cs₂O, K₂O 등과 같은 알칼리 금속 산화물 및 LiF, NaF, CsF, KF 등과 같은 알칼리 금속 할로겐화물을 포함한다. 바람직한 화합물은 LiF, Li₂O 및 NaF를 포함한다.
- [0181] 상기 알칼리 토류 금속 화합물은 BaO, SrO, CaO, 및 상기 화합물을 혼합함으로써 얻어지는 Ba_xSr_{1-x}O(0<x<1), Ba_xCa_{1-x}O(0<x<1) 등을 포함하고, BaO, SrO 및 CaO가 바람직하다.
- [0182] 상기 희토류 금속 화합물은 YbF₃, ScF₃, ScO₃, Y₂O₃, CeO₂₃, GdF₃, TbF₃ 등을 포함하고, YbF₃, ScF₃ 및 TbF₃가 바람직하다.
- [0183] 상기 알칼리 금속 치체, 알칼리 토류 금속 치체 및 희토류 금속 치체는 이들이 알칼리 금속 이온, 알칼리 토류 금속 이온 및 희토류 금속 이온 중 적어도 하나의 금속 이온을 함유하는 한 특별히 한정되지 않는다. 상기 리간드는 퀴놀리놀, 벤조퀴놀리놀, 아크리디놀, 폐난트리디놀, 히드록시페닐옥사졸, 히드록시페닐티아졸, 히드록시디아릴옥사디아졸, 히드록시디아릴티아디아졸, 히드록시페닐피리딘, 히드록시페닐벤즈이미다졸, 히드록시벤조트리아졸, 히드록시풀보란, 비페리딜, 폐난트롤린, 프탈로시아닌, 포르페린, 시클로펜타디엔, β-디케톤, 아조메틴 및 그들의 유도체가 바람직하다. 그러나, 바람직한 재료는 상술한 화합물로 한정되지 않는다.
- [0184] 상기 환원제 도펀트는 계면 영역에서 형성될 수 있고, 층 형태 또는 섬 형태가 바람직하다. 형성 방법은 내열 기상 증착법으로 환원제 도펀트를 증착시키면서, 동시에 계면 영역을 형성하는 발광 재료 및 전자 주입 재료에 상응하는 유기물을 증착시켜 상기 환원제 도펀트를 유기물에 분산시키는 방법일 수 있다. 상기 분산 농도는 몰비로 약 100:1 내지 1:100의 유기물과 환원제 도펀트의 비를 갖고, 약 5:1 내지 1:5가 바람직하다.
- [0185] 상기 환원제 도펀트가 층 형태로 형성되면, 계면 영역의 유기층인 발광 재료 및 전자 주입 재료가 층 형태로 형성되고, 이어서 상기 환원제 도펀트가 내열 기상 증착법에 의해 단독으로 증착되어 0.1~15nm의 두께의 층을 형성하는 것이 바람직하다.

- [0186] 상기 환원체 도편트가 섬 형태로 형성되면, 계면 영역의 유기층인 발광 재료 및 전자 주입 재료가 섬 형태로 형성되고, 이어서 상기 환원체 도편트가 내열 기상 증착 발광법에 의해 단독으로 증착되어 0.05~1nm의 두께로 섬을 형성하는 것이 바람직하다.
- [0187] 본 발명의 OLED에 있어서, 주성분과 환원체 도편트의 몰비는 주성분:환원체 도편트가 몰비로 5:1~1:5인 것이 바람직하고, 2:1~1:2가 더욱 바람직하다.
- [0188] 본 발명의 OLED는 발광층과 캐소드 사이에 전자 주입층을 갖는 것이 바람직하다. 이와 관련하여, 상기 전자 주입층은 전자 수송층으로서 기능하는 층일 수 있다. 상기 전자 주입층 또는 전자 수송층은 발광층으로의 전자의 주입을 지원하는 층이고, 큰 전자 이동성을 갖는다. 상기 전자 주입층은 에너지 준위에서의 급격한 변화의 완화를 포함한 에너지 준위를 제어하기 위해 제공된다.
- [0189] 본 발명의 OLED에 있어서, 각각의 층을 형성하는 방법은 특별히 한정되지 않지만, 종래 공지된 진공 기상 증착법, 스픈 코팅법 등으로 실시되는 형성 방법이 이용될 수 있다. 본 발명의 OLED에 사용되는 유기 박막층은 상술한 식(GH-1)으로 나타내어지는 모재 화합물을 함유하고, 용제에 상기 화합물을 용해시킴으로써 제조되는 용액을 각각 사용하여 진공 기상 증착, 분자빔 증착(MBE법) 등의 공지된 방법, 및 디핑, 스픈 코팅, 캐스팅, 바코팅 및 롤코팅 등의 코팅법에 의해 형성될 수 있다.
- [0190] 본 발명의 OLED에 있어서, 각각의 유기층의 막두께는 특별히 한정되지 않는다. 통상적으로, 지나치게 얇은 막두께는 핀홀 등과 같은 결함과 관련되고, 반면에 지나치게 두꺼운 막두께는 높은 전압의 인가가 요구되어 OLED의 효율을 저감시킬 수 있다. 따라서, 막두께는 일반적으로 1nm를 포함한 수nm~1μm의 범위에 있다.
- [0191] 본 발명의 결합에 의해 인광 도편트의 삼중향 에너지 준위 및 호스트의 삼중향 에너지 준위가 적절하게 조정된다. 그 결과, 높은 효율 및 연장된 수명을 갖는 유기 전계 발광 디바이스가 얻어진다.
- [0192] 유기 EL 디바이스 재료
- [0193] 본 발명의 유기 EL 디바이스 재료는 하기 식(1)으로 나타내어지는 비스카르바졸 유도체 모재를 함유한다.

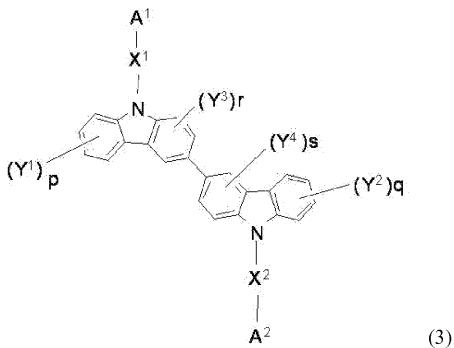


- [0194]
- [0195] 상기 식(1)에 있어서, A¹은 화을 형성하는 1~30개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기(치환 또는 비치환 카르바졸릴기 및 치환 또는 비치환 인돌릴기 제외)를 나타낸다. A²는 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기, 또는 1~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 질소 함유 복소환기를 나타낸다. X¹ 및 X²는 연결기이고 각각 독립적으로,
- [0196] 단일 결합,
- [0197] 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기,
- [0198] 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 융합 방향족 탄화수소기,
- [0199] 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기, 또는
- [0200] 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 융합 방향족 복소환기를 나타낸다.

- [0201] Y¹~Y⁴는 각각 독립적으로 수소 원자, 불소 원자, 시아노기, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬기, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알콕시기, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알킬기, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 할로알콕시기, 1~10개의 탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 알킬실릴기, 6~30개의 탄소 원자를 갖는 치

환 또는 비치환 방향족 탄화수소기, 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 융합 방향족 탄화수소기, 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기, 또는 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 융합 방향족 복소환기를 나타낸다. $Y^1 \sim Y^4$ 중 인접한 한쌍은 서로 결합하여 환 구조를 형성할 수 있다. p 및 q는 각각 1~4의 정수를 나타낸다. r 및 s는 각각 1~3의 정수를 나타낸다. p 및 q가 각각 2~4의 정수이면서 r 및 s가 각각 2~3의 정수이면, 복수의 $Y^1 \sim Y^4$ 는 서로 같거나 달라도 좋다.

[0202] 상기 식(1)으로 나타내어지는 비스카르바졸 유도체 모체는 하기 식(3)으로 나타내어지는 것이 바람직하다.



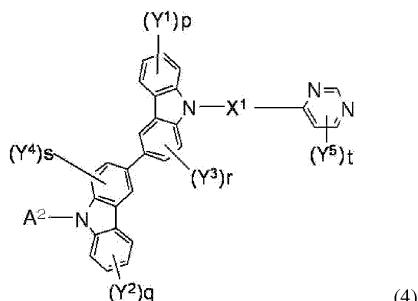
(3)

[0203]

[0204] 상기 식(3)에 있어서, A^1 , A^2 , X^1 , X^2 , $Y^1 \sim Y^4$, p, q, r 및 s는 식(1)의 A^1 , A^2 , X^1 , X^2 , $Y^1 \sim Y^4$, p, q, r 및 s로 나타내어지는 것과 동일한 것을 나타낸다.

[0205] 또한, 상기 식(3)에 있어서, A^1 은 치환 또는 비치환 피리딘환, 피리미딘환 및 트리아진환으로 이루어지는 군에서 선택되는 것이 바람직하다.

[0206] 또한, 상기 식(3)에 있어서 A^1 은 치환 또는 비치환 피리미딘환인 것이 바람직하고, 하기 식(4)으로 나타내어지는 것이 특히 바람직하다.



(4)

[0207]

[0208] 식(4)에 있어서, A^2 , X^1 , $Y^1 \sim Y^4$, p, q, r 및 s는 식(1)의 A^2 , X^1 , $Y^1 \sim Y^4$, p, q, r 및 s로 나타내어지는 것과 동일한 것을 나타낸다. Y^5 는 식(1)의 $Y^1 \sim Y^4$ 로 나타내어지는 것과 동일한 것을 나타낸다. t는 1~3의 정수를 나타낸다. t가 2 또는 3의 정수이면, 복수개의 Y^5 는 서로 같거나 달라도 좋다.

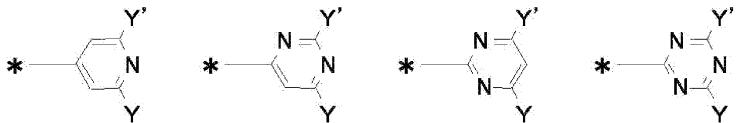
[0209]

식(1), 식(3) 및 식(4)에 있어서, X^1 은 단일 결합, 또는 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 2가의 방향족 탄화수소기가 바람직하고, 벤젠환이 특히 바람직하다. 식(1), 식(3) 및 식(4)에 있어서, X^1 이 치환 또는 비치환 벤젠환이면, 메타 위치 또는 파라 위치에서 X^1 과 결합되는 카르바졸릴기 및 A^1 이 바람직하다. 특히, X^1 은 비치환 파라페닐렌이다.

[0210]

식(3) 또는 식(4)에 있어서, 피리딘환, 피리미딘환 및 트리아진환은 각각 하기 식으로 나타내어진다. 상기 식에 있어서, Y 및 Y' 는 치환기를 나타낸다. 상기 치환기의 예는 상술의 $Y^1 \sim Y^4$ 로 나타내어지는 것과 동일한 기이다. 그 바람직한 예로는 치환 또는 비치환 방향족 탄화수소기, 또는 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 융합 방향족 탄화수소기, 및 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 치환 또는 비치환 방향족 복소환기 또는 융합 방향족 복소환기가

있다. 하기 식에 있어서, *는 X^1 또는 X^2 의 결합 위치를 나타낸다.



[0211]

[0212] 식(1), 식(3) 및 식(4)에 있어서, 알킬기, 알콕시기, 할로알킬기, 할로알콕시기 및 알킬실릴기는 직쇄형, 분기형 또는 환형일 수 있다.

[0213]

식(1), 식(3) 및 식(4)에 있어서, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 알킬기의 예로는 메틸기, 에틸기, 프로필기, 이소프로필기, n-부틸기, s-부틸기, 이소부틸기, t-부틸기, n-펜틸기, n-헥실기, n-헵틸기, n-옥틸기, n-노닐기, n-데실기, n-운데실기, n-도데실기, n-트리데실기, n-헵타데실기, n-헥사데실기, n-헵타데실기, n-옥타데실기, neo-펜틸기, 1-메틸펜틸기, 2-메틸펜틸기, 1-펜틸헥실기, 1-부틸펜틸기, 1-헵틸옥틸기, 3-메틸펜틸기, 시클로펜틸기, 시클로헥실기, 시클로옥틸기 및 3,5-테트라메틸시클로헥실기가 있다.

[0214]

1~20개의 탄소 원자를 갖는 알콕시기는 바람직하게는 1~6개의 탄소 원자를 갖는다. 상기 알콕시기의 예로는 메톡시기, 에톡시기, 프로폭시기, 부톡시기, 펜틸옥시기 및 헥실옥시기가 있다.

[0215]

1~20개의 탄소 원자를 갖는 할로알킬기는 하나 이상의 할로겐기로 1~20개의 탄소 원자를 갖는 알킬기를 치환함으로써 제공되는 할로알킬기로 예시된다. 상기 1~20개의 탄소 원자를 갖는 할로알콕시기는 하나 이상의 할로겐기로 1~20개의 탄소 원자를 갖는 알킬기를 치환함으로써 제공되는 할로알콕시기로 예시된다.

[0216]

1~10개의 탄소 원자를 갖는 알킬실릴기의 예로는 트리메틸실릴기, 트리에틸실릴기, 트리부틸실릴기, 디메틸에틸실릴기, 디메틸이소프로필실릴기, 디메틸프로필실릴기, 디메틸부틸실릴기, 디메틸-tert-부틸실릴기 및 디에틸이소프로필실릴가 있다.

[0217]

6~30개의 탄소 원자를 갖는 아릴실릴기의 예로는 폐닐디메틸실릴기, 디페닐메틸실릴기, 디페닐-tert-부틸실릴기 및 트리페닐실릴기가 있다.

[0218]

2~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 복소환기 또는 융합 방향족 복소환기의 예로는 피로릴기, 피라지닐기, 피리디닐기, 인돌릴기, 이소인돌릴기, 푸릴기, 벤조푸라닐기, 이소벤조푸라닐기, 디벤조푸라닐기, 디벤조티오페닐기, 퀴놀릴기, 이소퀴놀릴기, 퀴녹살리닐기, 카르바졸릴기, 폐난트리디닐기, 아크리디닐기, 폐난트롤리닐기, 티에닐기, 및 피리딘환, 피라진환, 피리미딘환, 피리아진환, 트리아진환, 인돌환, 퀴놀린환, 아크리딘환, 피롤리딘환, 디옥산환, 피페리딘환, 모르폴린환, 피페라딘환, 카르바졸환, 푸란환, 티오펜환, 옥사졸환, 옥사디아졸환, 벤조옥사졸환, 티아졸환, 티아디아졸환, 벤조티아졸환, 트리아졸환, 이미다졸환, 벤조이미다졸환, 피란환 및 디벤조푸란환으로부터 형성된 기가 있다.

[0219]

6~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 탄화수소기 또는 융합 방향족 탄화수소기의 예로는 폐닐기, 나프틸기, 폐난트릴기, 비페닐기, 테르페닐기, 쿼터페닐기, 플루오르안테닐기, 트리페닐레닐기 및 폐난트레닐기가 있다.

[0220]

식(1), 식(3) 및 식(4)의 A^1 , A^2 , X^1 , X^2 및 Y^1 ~ Y^5 가 각각 하나 이상의 치환기를 가지면, 상기 치환기가 1~20개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 알킬기; 1~20개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 할로알킬기; 1~10개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 알킬실릴기; 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 아릴실릴기; 시아노기; 할로겐 원자; 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 탄화수소기 또는 융합 방향족 탄화수소기; 또는 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 복소환기 또는 융합 방향족 복소환기인 것이 바람직하다.

[0221]

1~20개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 알킬기의 예로서, 1~20개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 알콕시기; 1~20개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 할로알킬기; 1~10개의 탄소 원자를 갖는 직쇄형, 분기형 또는 환형 알킬실릴기; 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 아릴실릴기; 6~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 탄화수소기 또는 융합 방향족 탄화수소기; 및 2~30개의 환탄소 원자를 갖는 방향족 복소환기 또는 융합 방향족 복소환기가 상술한 기이다. 할로겐 원자는 불소 원자로 예시된다.

[0222]

합성예

[0223]

질소 분위기 하에서, 트리클로로피리미딘 8g(43.4mmol), 폐닐보론산 11.6g(95.4mmol), 테트라키스(트리페닐포스핀)팔라듐 1.83g(1.74mmol), 톨루엔 300mL, 2M 소듐 카보네이트 용액 130mL를 순서대로 혼합하고, 8시간 동안

환류시켰다.

- [0224] 상기 반응액을 실온으로 냉각시킨 후, 유기층은 제거하고, 유기 용체는 감압하에서 중류제거하였다. 얻어진 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 71%의 수율로 중간체(3-1) 8.2g을 얻었다.

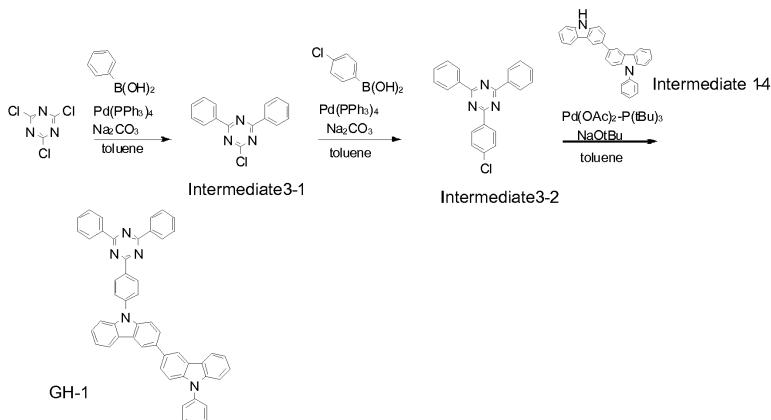
[0225] 이어서, 질소 분위기 하에서 중간체(3-1) 8g(29.9 mmol), p-클로로페닐보론산 5.1g (32.9mmol), 테트라키스(트리페닐포스핀)팔라듐 0.63g(0.6mmol), 톤투엔 60ml 및 2M 소듐 카보네이트 용액 30ml를 순서대로 혼합하고, 8시간 동안 환류시켰다.

[0226] 상기 반응액을 실온으로 냉각시킨 후, 유기층은 제거하고, 유기 용체는 감압하에서 중류제거하였다. 얻어진 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 68%의 수율로 중간체(3-2) 7.0g을 얻었다.

[0227] 아르곤 가스 분위기 하에서, 중간체(3-2) 6.5g(18.9mmol), 중간체(1-4) 7.7g(18.9mmol), 팔라듐 아세테이트 0.085g(0.38mmol), 소듐 t-부톡사이드 2.72g(28.4mmol), 무수 톤투엔 60ml 및 트리-t-부틸 포스핀 0.077g(0.38mmol)을 순서대로 혼합하고, 90°C에서 6시간 동안 가열했다. 반응액을 실온으로 냉각시킨 후, 유기 층은 제거하고, 유기 용체는 감압하에서 중류제거하였다. 얻어진 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 58%의 수율로 화합물(3) 7.8g을 얻었다.

[0228] FD-MS 분석 결과, 산출된 분자량이 715이면서 m/e는 715로 동일한 것을 나타냈다.

[0229] 모체의 합성은 이하와 같이 나타낸다.



- [0230]

[0231] 실시예

[0232] 본 발명은 하기 실시예 및 비교예를 참고로 하여 더욱 상세하게 설명된다. 그러나, 본 발명은 하기 실시예로 한정되지 않는다.

[0233] 유기 EL 디바이스의 제조

[0234] 실시예 1

[0235] ITO 투명 전극을 갖는 유리 기판(크기: 25mm×75mm×1.1mm)(Geomatec Co., Ltd. 제조)을 이소프로필 알코올에서 5분 동안 초음파 세정하고, 이어서 30분 동안 UV(자외선)/오존 세정하였다.

[0236] 상기 투명 전극을 갖는 유리 기판을 세정한 후, 상기 유리 기판을 진공 증착 장치의 기판 홀더 상에 장착했다. 우선, 정공 수송(HT)층을 40nm 두께의 HT-1 및 20nm 두께의 HT-2를 기상 증착시킴으로써 형성하여 투명 전극선이 형성된 유리 기판의 표면을 회복하였다.

[0237] 녹색 인광 호스트로서의 GH-1 및 녹색 인광 도편트로서의 GD-1을 40nm 두께의 정공 수송층으로 공증착시킴으로써 녹색 인광 발광층이 얻어졌다. GD-1의 농도는 15wt%이었다.

[0238] 이어서, 40nm 두께의 전자 수송(ET-1)층, 1nm 두께의 LiF층 및 80nm 두께의 금속 Al층을 순서대로 형성하여 캐소드를 얻었다. 전자 주입가능한 전극인 LiF층이 1Å/sec의 속도로 형성되었다.

[0239] 비교예 1

[0240] 유기 EL 디바이스는 녹색 인광 호스트로서 GH-1 대신에 CBP(4,4'-비스(N-카르바졸릴)비페닐)을 사용하고, 녹색

인광 도편트로서 GD-1 대신에 Ir(ppy)3을 사용한 것 이외에는 실시예 1과 동일한 방법으로 제작되었다.

[0241] 비교예 2

유기 EL 디바이스는 녹색 인광 도편트로서 GD-1 대신에 Ir(ppy)3을 사용한 것 이외에는 실시예 1과 동일한 방법으로 제작되었다.

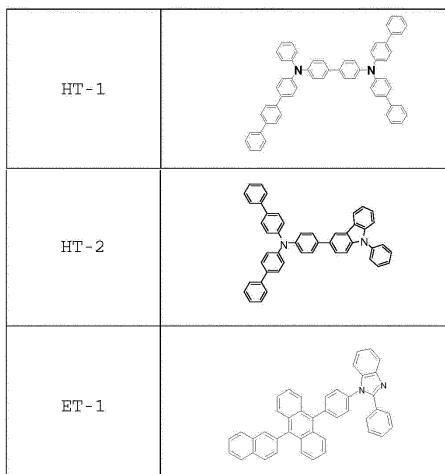
[0243] 비교예 3

유기 EL 디바이스는 녹색 인광 호스트로서 GH-1 대신에 CBP를 사용한 것 이외에는 실시예 1과 동일한 방법으로 제작되었다.

[0245] 실시예 1 및 비교예 1~3에 따른 디바이스의 구조는 표 1에 나타내었다.

표 1

	정공 수송층	녹색 인광 발광층	전자 수송층
실시예 1	HT-1/HT-2	15% GD-1 GH-1	ET-1
비교예 1	HT-1/HT-2	15% Ir(ppy)3 CBP	ET-1
비교예 2	HT-1/HT-2	15% Ir(ppy)3 GH-1	ET-1
비교예 3	HT-1/HT-2	15% GD-1 CBP	ET-1



[0246]

유기 EL 디바이스의 평가

실시예 1 및 비교예 1~3에서 각각 제조된 유기 EL 디바이스가 1mA/cm²의 전류 전력에 의해 구동되어 발광하여 발광 색도, 발광(L) 및 전압이 측정되었다. 측정된 값을 사용하여 전류 효율(L/J) 및 발광 효율 n (lm/W)을 구해졌다. 그 결과는 표 2에 나타낸다.

표 2

에미터	호스트		전압	전류 효율	발광 효율	색도 (CIE 표색계)		LT80 (@20,000cd/m ²)	LT50 (@20,000cd/m ²)
			(V)	(cd/A)	(lm/W)	x	y	(hrs)	(hrs)
GD-1	GH-1	실시예 1	2.86	61.2	67.4	0.330	0.627	220	900
Ir(ppy)3	CBP	비교예 1	4.29	9.0	6.6	0.293	0.635	15	80
Ir(ppy)3	GH-1	비교예 2	3.17	56.2	55.8	0.320	0.626	75	390
GD-1	CBP	비교예 3	3.90	12.8	10.3	0.313	0.635	50	250

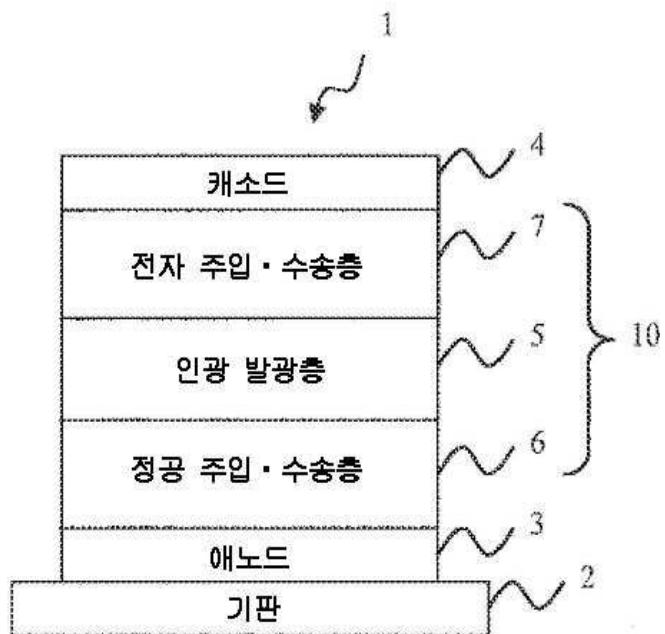
[0249]

[0250]

표 2에서 명확한 바와 같이, 실시예 1에 따른 유기 EL 디바이스는 비교예 1~3에 따른 유기 EL 디바이스와 비교해서 우수한 발광 효율 및 장수명을 나타내었다.

도면

도면1



专利名称(译)	标题 : OLED光装置和在其中使用的材料		
公开(公告)号	KR1020140043043A	公开(公告)日	2014-04-08
申请号	KR1020137015995	申请日	2011-02-11
[标]申请(专利权)人(译)	环球展览公司		
申请(专利权)人(译)	通用显示器公司 高山出光株式会社		
当前申请(专利权)人(译)	通用显示器公司 高山出光株式会社		
[标]发明人	YAMAMOTO HITOSHI 야마모토히토시 WEAVER MICHAEL S 위버마이클에스 BROWN JULIA J 브라운줄리아제이 NISHIMURA KAZUKI 니시무라카즈키 IWAKUMA TOSHIHIRO 이와쿠마토시히로 INOUE TETSUYA 이노우에테츠야 ITO MITSUNORI 이토미쓰노리		
发明人	야마모토히토시 위버마이클에스. 브라운줄리아제이. 니시무라카즈키 이와쿠마토시히로 이노우에테츠야 이토미쓰노리		
IPC分类号	C09K11/06 H01L51/50		
CPC分类号	H01L51/0085 H01L51/0059 H01L51/5028 H01L51/0072 H01L51/5016 H01L51/5012		
代理人(译)	HA , 杨郁		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明的OLED在阴极和阳极之间形成包括单层或多层的有机薄膜层，并且有机薄膜层包括至少一个有机发光层，并且至少一个发光层包括至少一种基材和至少一种磷光其中所述基础材料包含双咔唑衍生物基础材料，所述磷光发光材料包括具有取代化学结构的磷光有机金属配合物，所述化学结构由下式表示的下列部分化学结构之一表示：和被表征。LL‘M 2 L是取代或未取代的苯基吡啶配体，分别通过sp杂化的碳和N与M配位，L是取代或未取代的苯基吡啶配体，L‘，L‘‘中的一个不等于其他两个中的至少一个。

