



공개특허 10-2020-0000358



(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2020-0000358
(43) 공개일자 2020년01월02일

(51) 국제특허분류(Int. Cl.)
C09K 11/06 (2006.01) *H01L 51/50* (2006.01)
(52) CPC특허분류
C09K 11/06 (2013.01)
H01L 51/50 (2013.01)
(21) 출원번호 10-2019-0073279
(22) 출원일자 2019년06월20일
심사청구일자 없음
(30) 우선권주장
1020180071751 2018년06월22일 대한민국(KR)

(71) 출원인
롭엔드하스전자재료코리아유한회사
충청남도 천안시 서북구 3공단1로 56 (백석동)
(72) 발명자
이수현
경기도 화성시 석우동 삼성1로 5길 20
(74) 대리인
장훈

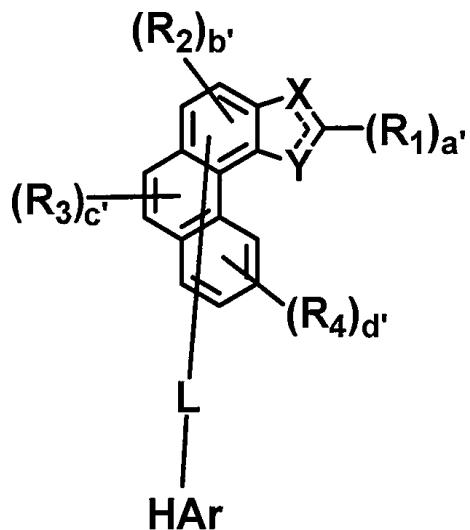
전체 청구항 수 : 총 8 항

(54) 발명의 명칭 유기 전계 발광 화합물, 유기 전계 발광 재료, 및 이를 포함하는 유기 전계 발광 소자

(57) 요 약

본원은 유기 전계 발광 화합물, 유기 전계 발광 재료, 및 이를 포함하는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다. 본원에 따른 유기 전계 발광 화합물을 포함함으로써 낮은 구동 전압 및/또는 높은 전력 효율을 갖는 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있다.

대 표 도 - 도1



(52) CPC특허분류

C09K 2211/1033 (2013.01)

C09K 2211/1048 (2013.01)

C09K 2211/1051 (2013.01)

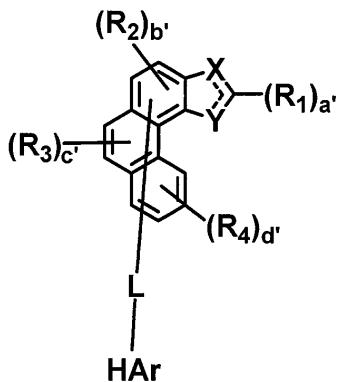
명세서

청구범위

청구항 1

하기 화학식 1로 표시되는 유기 전계 발광 화합물:

[화학식 1]



상기 화학식 1에서,

X는 $-N=$, $-NR_5-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고,

Y는 $-N=$, $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이되, X가 $-N=$ 인 경우, Y는 $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고, X가 $-NR_5-$ 인 경우 Y는 $-N=$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고,

HAr은 적어도 하나의 질소(N)를 포함하는 치환 또는 비치환된 (7-30원)헤테로아릴이고,

L은 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴렌이고,

R_1 은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이며,

R_2 내지 R_6 은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알록시, 치환 또는 비치환된 트리(C1-C30)알킬실릴, 치환 또는 비치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 트리(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C1-C30)알킬아미노, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C6-C30)아릴아미노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있으며,

a' , b' , 및 c' 는 각각 독립적으로, 1 또는 2의 정수이고, d' 는 1 내지 4의 정수이며, a' , b' , 및 c' 가 2인 경우 및 d' 가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R_1 내지 R_6 은 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

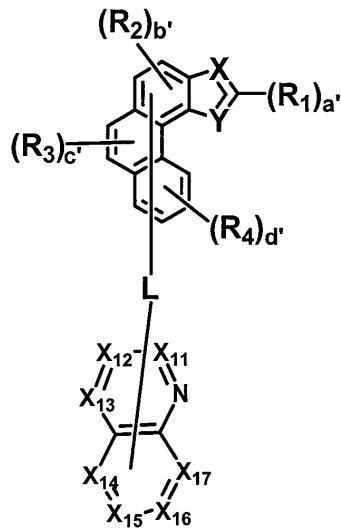
청구항 2

제1항에 있어서, 상기 HAr이 치환 또는 비치환된 퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 디벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 벤조이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 나프티리디닐, 치환 또는 비치환된 시놀리닐, 치환 또는 비치환된 프탈라지닐, 또는 치환 또는 비치환된 벤조티에노페리미디닐인, 유기 전계 발광 화합물.

청구항 3

제1항에 있어서, 상기 화학식 1은 하기 화학식 2로 표시되는, 유기 전계 발광 화합물:

[화학식 2]



상기 화학식 2에서,

X, Y, L, R₁ 내지 R₄, 및 a' 내지 d'는 제1항에서의 정의와 같고,

X₁₁ 내지 X₁₇ 중 L과 결합하는 것은 탄소원자이고,

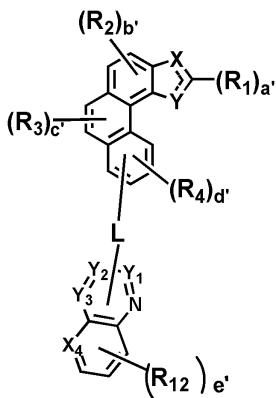
X₁₁ 내지 X₁₇ 중 L과 결합하지 않은 것은 각각 독립적으로, N 또는 CR₁₁이며,

R₁₁은 R₂의 정의와 같으며, X₁₁ 내지 X₁₇ 중 2 이상이 CR₁₁인 경우, 각각의 R₁₁은 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

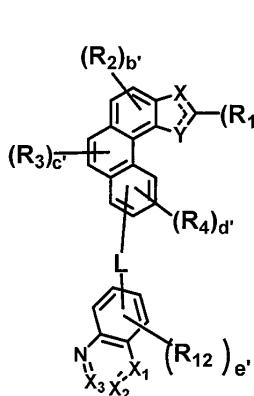
청구항 4

제1항에 있어서, 상기 화학식 1은 하기 화학식 3 내지 화학식 5 중 어느 하나로 표시되는, 유기 전계 발광 화합물:

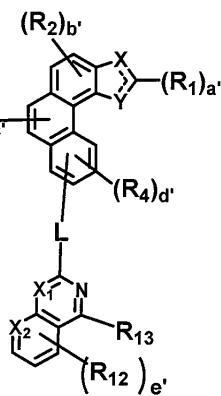
[화학식 3]



[화학식 4]



[화학식 5]



상기 화학식 3 내지 5에서,

X, Y, L, R₁ 내지 R₄, 및 a' 내지 d'는 제1항에서의 정의와 같고,

Y₁ 내지 Y₃ 중 L과 결합하는 것은 탄소원자이고,

Y₁ 내지 Y₃ 중 L과 결합하지 않은 것은 각각 독립적으로, N 또는 CR₁₁이며,

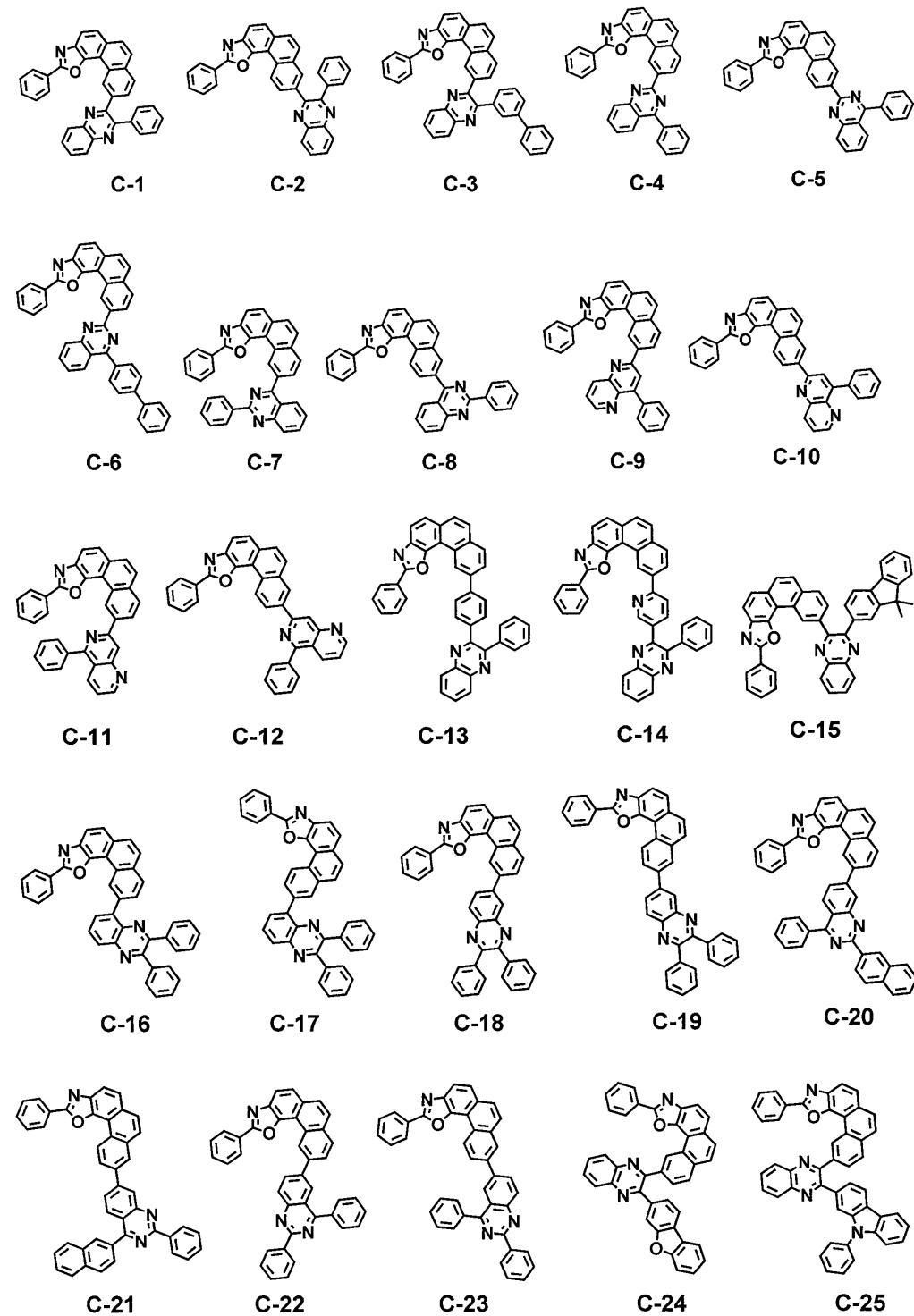
X_1 내지 X_4 는 각각 독립적으로, N 또는 CR_a 이고,

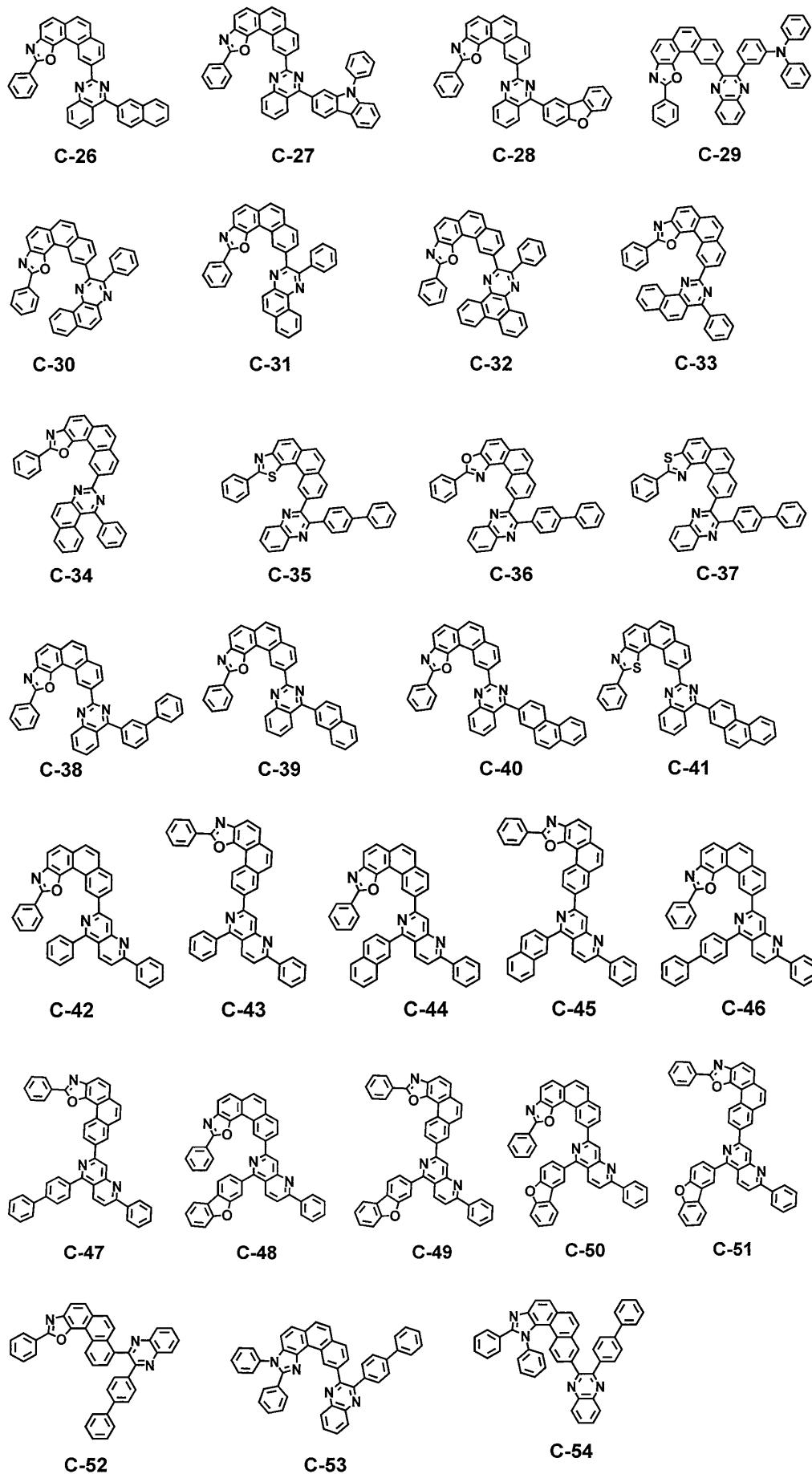
R_a , R_{12} , 및 R_{13} 은 각각 독립적으로, R_2 의 정의와 같고, Y_1 내지 Y_3 및 X_1 내지 X_4 중 2 이상이 CR_a 인 경우, 각각의 R_a 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며,

e' 는 1 내지 3의 정수이고, e' 가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R_{12} 는 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

청구항 5

제1항에 있어서, 상기 화학식 1로 표시되는 화합물은 하기 화합물들로부터 선택되는 것인, 유기 전계 발광 화합물.





제1항에 기재된 유기 전계 발광 화합물을 포함하는, 유기 전계 발광 재료.

청구항 7

제1항에 기재된 유기 전계 발광 화합물을 포함하는, 유기 전계 발광 소자.

청구항 8

제7항에 있어서, 상기 유기 전계 발광 화합물을 호스트 재료로 포함하는, 유기 전계 발광 소자.

발명의 설명

기술 분야

[0001]

본원은 유기 전계 발광 화합물, 유기 전계 발광 재료, 및 이를 포함하는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다

배경기술

[0002]

전계 발광 소자(electroluminescent device: EL 소자)는 자체 발광형 표시 소자로서 시야각이 넓고 콘트라스트가 우수할 뿐만 아니라 응답속도가 빠르다는 장점을 가지고 있다. 1987년 이스트만 코닥(Eastman Kodak)사는 발광층 형성용 재료로서 저분자인 방향족 디아민과 알루미늄 착물을 이용하고 있는 유기 EL 소자를 처음으로 개발하였다[참조: Appl. Phys. Lett. 51, 913, 1987].

[0003]

유기 전계 발광 소자(organic electroluminescent device)는 유기 발광 재료에 전기를 가해 전기 에너지를 빛으로 바꾸는 소자로서, 통상 양극(애노드) 및 음극(캐소드)과 이들 사이에 유기물층을 포함하는 구조를 가진다. 유기 전계 발광 소자의 유기물층은 정공 주입층, 정공 전달층, 정공 보조층, 발광 보조층, 전자 차단층, 발광층(호스트 및 도판트 재료 포함), 전자 베퍼층, 정공 차단층, 전자 전달층, 전자 주입층 등을 포함할 수 있다. 상기 유기물층에 사용되는 재료는 기능에 따라 정공 주입재료, 정공 전달재료, 정공 보조재료, 발광 보조재료, 전자 차단재료, 발광 재료, 전자 베퍼재료, 정공 차단재료, 전자 전달재료, 전자 주입재료 등으로 나눌 수 있다. 이러한 유기 전계 발광 소자에서는 전압 인가에 의해 양극에서 정공이, 음극에서 전자가 발광층에 주입되고, 정공과 전자의 재결합에 의해 에너지가 높은 엑시톤이 형성된다. 이 에너지에 의해 유기 발광 화합물이 여기 상태로 되며, 유기 발광 화합물의 여기 상태가 기저 상태로 돌아가면서 에너지를 빛으로 방출하여 발광하게 된다.

[0004]

유기 전계 발광 소자의 발광 재료는 소자의 발광 효율을 결정하는 가장 중요한 요인으로서, 발광 재료는 양자효율이 높고 전자와 정공의 이동도가 커야 하고, 형성된 발광 재료층은 균일하고 안정해야 한다. 이러한 발광 재료는 발광색에 따라 청색, 녹색 또는 적색 발광 재료로 나뉘고, 추가로 황색 또는 주황색 발광 재료도 있다. 또한, 발광 재료는 기능적인 측면에서 호스트 재료와 도판트 재료로 구분될 수 있다. 최근에 고효율 및 장수명의 유기 전계 발광 소자의 개발이 시급한 과제로 대두되고 있는데, 특히 중대형 OLED 패널에서 요구하고 있는 EL 특성 수준을 고려해 볼 때 기존의 발광 재료에 비해 매우 우수한 재료의 개발이 시급한 실정이다.

[0005]

기존의 재료들은 발광 특성 측면에서는 유리한 면이 있으나, 다음과 같은 단점이 있다: (1) 유리 전이 온도가 낮고 열적 안정성이 낮아서, 진공 하에서 고온 증착 공정시 열화되며, 소자의 수명이 저하된다. (2) 유기 전계 발광 소자에서 전력 효율 = $[(\pi/\text{전압}) \times \text{전류 효율}]$ 의 관계에 있으므로 전력 효율은 전압에 반비례하는데, 인광용 호스트 재료를 사용한 유기 전계 발광 소자는 형광 재료를 사용한 유기 전계 발광 소자에 비해 전류 효율(cd/A)은 높으나, 구동 전압 역시 상당히 높기 때문에 전력 효율(1m/w) 면에서 큰 이점이 없다. (3) 또한, 유기 전계 발광 소자에 사용할 경우, 작동 수명 측면에서도 만족스럽지 못하며, 발광 효율도 여전히 개선이 요구되고 있다. 따라서, 유기 EL 소자의 우수한 특성을 구현하기 위해서는 소자 내 유기물층을 구성하는 재료들, 특히 발광 재료를 구성하는 호스트 또는 도판트를 적절히 선택해야 한다.

[0006]

한국 공개특허공보 제2017-0022865호 및 한국 공개특허공보 제2017-0051198호에는, 페난트로옥사졸계 및 페난트로티아졸계 화합물을 기본 골격으로 갖는 호스트 화합물을 개시하고 있지만, 여전히 발광 효율 측면에서 개선될 필요성을 갖고 있다.

선행기술문헌

특허문헌

[0007] (특허문헌 0001) 한국 공개특허공보 제2017-0022865호 (2017.03.02. 공개)

(특허문헌 0002) 한국 공개특허공보 제2017-0051198호 (2017.05.11. 공개)

발명의 내용

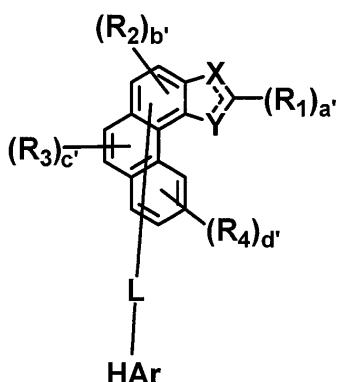
해결하려는 과제

[0008] 본 발명의 목적은, 첫째로 낮은 구동 전압 및/또는 높은 전력 효율 특성을 갖는 유기 전계 발광 소자를 제조하는데 효과적인 유기 전계 발광 화합물을 제공하는 것이며, 둘째로 상기 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 재료 및 유기 전계 발광 소자를 제공하는 것이다.

과제의 해결 수단

[0009] 상기의 기술적 과제를 해결하기 위해 예의 연구한 결과, 본 발명자들은 하기 화학식 1로 표시되는 유기 전계 발광 화합물이 상술한 목적을 달성함을 발견하여 본 발명을 완성하였다.

[0010] [화학식 1]



[0011]

[0012] 상기 화학식 1에서,

[0013]

X는 $-N=$, $-NR_5-$, $-O-$ 또는 $-S-O-$ 이고,

[0014]

Y는 $-N=$, $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-O-$ 되고, X가 $-N=$ 인 경우, Y는 $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-O-$ 이고, X가 $-NR_5-$ 인 경우, Y는 $-N=$, $-O-$ 또는 $-S-O-$ 이고,

[0015]

HAr은 적어도 하나의 질소(N)를 포함하는 치환 또는 비치환된 (7-30원)헤테로아릴이고,

[0016]

L은 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴렌이고,

[0017]

R₁은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이며,

[0018]

R₂ 내지 R₆은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시, 치환 또는 비치환된 트리(C1-C30)알킬실릴, 치환 또는 비치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 트리(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C1-C30)알킬아미노, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C6-C30)아릴아미노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있으며,

[0019]

a', b', 및 c'는 각각 독립적으로, 1 또는 2의 정수이고, d'는 1 내지 4의 정수이며, a', b', 및 c'가 2인 경우 및 d'가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R₁ 내지 R₄는 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

발명의 효과

[0020] 본 발명에 따른 유기 전계 발광 화합물을 포함함으로써, 낮은 구동 전압 및/또는 높은 전력 효율을 갖는 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있다.

도면의 간단한 설명

[0021] 도 1은 본원에 따른 유기 전계 발광 화합물의 대표적인 화학식이다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

[0022] 이하에서 본원을 더욱 상세히 설명하나, 이는 설명을 위한 것으로 본원의 범위를 제한하는 방법으로 해석되어서는 안된다.

[0023] 본원은 상기 화학식 1로 표시되는 유기 전계 발광 화합물, 상기 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 재료 및 상기 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다.

[0024] 본원에서 "유기 전계 발광 화합물"은 유기 전계 발광 소자에 사용될 수 있는 화합물을 의미하며, 필요에 따라 유기 전계 발광 소자를 구성하는 임의의 재료층에 포함될 수 있다.

[0025] 본원에서 "유기 전계 발광 재료"는 유기 전계 발광 소자에 사용될 수 있는 재료를 의미하고, 1종 이상의 화합물을 포함할 수 있으며, 필요에 따라 유기 전계 발광 소자를 구성하는 임의의 층에 포함될 수 있다. 예를 들면, 상기 유기 전계 발광 재료는 정공 주입 재료, 정공 전달 재료, 정공 보조 재료, 발광 보조 재료, 전자 차단 재료, 발광 재료, 전자 버퍼 재료, 정공 차단 재료, 전자 전달 재료, 전자 주입 재료 등이 될 수 있다.

[0026] 본원에서 "(C1-C30)알킬"은 쇄를 구성하는 탄소수가 1 내지 30개인 직쇄 또는 분지쇄 알킬을 의미하고, 여기에서 탄소수가 1 내지 20개인 것이 바람직하고, 1 내지 10개인 것이 더 바람직하다. 상기 알킬의 구체적인 예로서, 메틸, 에틸, n-프로필, 이소프로필, n-부틸, 이소부틸 및 tert-부틸 등이 있다. 본원에서 "(C3-C30)시클로알킬"은 환 골격 탄소수가 3 내지 30개인 단일환 또는 다환 탄화수소를 의미하고, 여기에서 탄소수가 3 내지 20개인 것이 바람직하고, 3 내지 7개인 것이 더 바람직하다. 상기 시클로알킬의 예로서, 시클로프로필, 시클로부틸, 시클로펜틸, 시클로헥실 등이 있다. 본원에서 "(C6-C30)아릴(렌)"은 환 골격 탄소수가 6 내지 30개인 방향족 탄화수소에서 유래된 단일환 또는 융합환계 라디칼을 의미하고, 부분적으로 포화될 수도 있으며, 스피로 구조를 포함한다. 상기 환 골격 탄소수는 6 내지 20개인 것이 바람직하고, 6 내지 15개인 것이 더 바람직하다. 상기 아릴은 스피로 구조를 가진 것을 포함한다. 상기 아릴의 예로서, 구체적으로는, 페닐, 비페닐, 터페닐, 쿼터페닐, 나프틸, 비나프틸, 페닐나프틸, 나프틸페닐, 플루오레닐, 페닐플루오레닐, 디메틸플루오레닐, 디페닐플루오레닐, 벤조플루오레닐, 디페닐벤조플루오레닐, 디벤조플루오레닐, 페난트레닐, 벤조페난트레닐, 페닐페난트레닐, 안트라세닐, 벤즈안트라세닐, 인데닐, 트리페닐레닐, 퍼레닐, 테트라세닐, 페릴레닐, 크리세닐, 벤조크리세닐, 나프타세닐, 플루오란테닐, 벤조플루오란테닐, 톨릴(tolyl), 자일릴(xylyl), 메시틸(mesityl), 쿠메닐(cumenyl), 스피로[플루오렌-플루오렌]일, 스피로[플루오렌-벤조플루오렌]일, 아줄레닐 등이 있다. 더욱 구체적으로, 상기 아릴의 예로는 o-톨릴, m-톨릴, p-톨릴, 2,3-자일릴, 3,4-자일릴, 2,5-자일릴, o-쿠메닐, m-쿠메닐, p-쿠메닐, p-t-부틸페닐, p-(2-페닐프로필)페닐, 4'-메틸비페닐, 4"-t-부틸-p-터페닐-4-일, o-비페닐, m-비페닐, p-비페닐, o-터페닐, m-터페닐-4-일, m-터페닐-3-일, m-터페닐-2-일, p-터페닐-4-일, p-터페닐-3-일, p-터페닐-2-일, m-쿼터페닐, 1-나프틸, 2-나프틸, 1-플루오레닐, 2-플루오레닐, 3-플루오레닐, 4-플루오레닐, 9-플루오레닐, 9,9-디메틸-1-플루오레닐, 9,9-디메틸-2-플루오레닐, 9,9-디메틸-3-플루오레닐, 9,9-디메틸-4-플루오레닐, 9,9-디페닐-1-플루오레닐, 9,9-디페닐-2-플루오레닐, 9,9-디페닐-3-플루오레닐, 9,9-디페닐-4-플루오레닐, 1-안트릴, 2-안트릴, 9-안트릴, 1-페난트릴, 2-페난트릴, 3-페난트릴, 4-페난트릴, 9-페난트릴, 1-크리세닐, 2-크리세닐, 3-크리세닐, 4-크리세닐, 5-크리세닐, 6-크리세닐, 벤조[c]페난트릴, 벤조[g]크리세닐, 1-트리페닐레닐, 2-트리페닐레닐, 3-트리페닐레닐, 4-트리페닐레닐, 3-플루오란테닐, 4-플루오란테닐, 8-플루오란테닐, 9-플루오란테닐, 벤조플루오란테닐 등을 들 수 있다. 본원에서 "(3-30원)헤테로아릴(렌)"은 환 골격 원자수가 3 내지 30개이고, B, N, O, S, Si, P, 및 Ge로 이루어진 군에서 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하는 아릴기를 의미하고, 여기에서 환 골격 원자수가 5 내지 25개인 것이 바람직하다. 헤테로원자는 바람직하게는 1 내지 4개이고, 단일환계이거나 하나 이상의 벤젠환과 축합된 융합환계일 수 있으며, 부분적으로 포화될 수도 있다. 상기 헤테로원자는 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시, 치환 또는 비치환된 트리(C1-C30)알킬실릴, 치환 또는 비치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 트리(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디- (C1-C30)알킬아미노, 치환

또는 비치환된 모노- 또는 디- (C6-C30)아릴아미노, 및 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬(C6-30)아릴아미노로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 치환기가 결합될 수 있다. 또한, 본원에서 상기 헤테로아릴은 하나 이상의 헤�테로아릴기 또는 아릴기가 단일 결합에 의해 헤�테로아릴기와 연결된 형태도 포함하며, 스피로 구조를 가진 것도 포함한다. 상기 헤�테로아릴의 예로서, 구체적으로는, 푸릴, 티오페닐, 피롤릴, 이미다졸릴, 피라졸릴, 티아졸릴, 티아디아졸릴, 이소티아졸릴, 이속사졸릴, 옥사졸릴, 옥사디아졸릴, 트리아지닐, 테트라지닐, 트리아졸릴, 테트라졸릴, 푸라자닐, 피리딜, 피라지닐, 피리미디닐, 피리다진일 등의 단일환계 헤�테로아릴, 벤조푸라닐, 벤조티오페닐, 이소벤조푸라닐, 디벤조푸라닐, 디벤조티오페닐, 벤조이미다졸릴, 벤조티아졸릴, 벤조이소티아졸릴, 벤조이속사졸릴, 벤조옥사졸릴, 이미다조피리디닐, 이소인돌릴, 인돌릴, 벤조인돌릴, 인다졸릴, 벤조티아디아졸릴, 퀴놀릴, 이소퀴놀릴, 신놀리닐, 퀴나졸리닐, 퀴녹살리닐, 카바졸릴, 아자카바졸릴, 벤조카바졸릴, 디벤조카바졸릴, 페녹사진일, 페난트리디닐, 벤조디옥솔릴, 인돌리지디닐, 아크리디닐, 실라플루오레닐, 게르마플로우레닐 등의 융합환계 헤�테로아릴 등을 들 수 있다. 더욱 구체적으로, 상기 헤�테로아릴의 예로는, 1-피롤릴, 2-피롤릴, 3-피롤릴, 2-피리디닐, 3-피리디닐, 4-피리디닐, 2-피리미디닐, 4-피리미디닐, 5-피리미디닐, 6-피리미디닐, 1,2,3-트리아진-4-일, 1,2,4-트리아진-3-일, 1,3,5-트리아진-2-일, 1-이미다졸릴, 2-이미다졸릴, 1-피라졸릴, 1-인돌리지디닐, 2-인돌리지디닐, 3-인돌리지디닐, 5-인돌리지디닐, 6-인돌리지디닐, 7-인돌리지디닐, 8-인돌리지디닐, 2-이미다조피리디닐, 3-이미다조피리디닐, 5-이미다조피리디닐, 6-이미다조피리디닐, 7-이미다조피리디닐, 8-이미다조피리디닐, 1-인돌릴, 2-인돌릴, 3-인돌릴, 4-인돌릴, 5-인돌릴, 6-인돌릴, 7-인돌릴, 1-이소인돌릴, 2-이소인돌릴, 3-이소인돌릴, 4-이소인돌릴, 5-이소인돌릴, 6-이소인돌릴, 7-이소인돌릴, 2-푸릴, 3-푸릴, 2-벤조푸라닐, 3-벤조푸라닐, 4-벤조푸라닐, 5-벤조푸라닐, 6-벤조푸라닐, 7-벤조푸라닐, 1-이소벤조푸라닐, 3-이소벤조푸라닐, 4-이소벤조푸라닐, 5-이소벤조푸라닐, 6-이소벤조푸라닐, 7-이소벤조푸라닐, 2-퀴놀릴, 3-퀴놀릴, 4-퀴놀릴, 5-퀴놀릴, 6-퀴놀릴, 7-퀴놀릴, 8-퀴놀릴, 1-이소퀴놀릴, 3-이소퀴놀릴, 4-이소퀴놀릴, 5-이소퀴놀릴, 6-이소퀴놀릴, 7-이소퀴놀릴, 8-이소퀴놀릴, 2-퀴녹살리닐, 5-퀴녹살리닐, 6-퀴녹살리닐, 1-카바졸릴, 2-카바졸릴, 3-카바졸릴, 4-카바졸릴, 9-카바졸릴, 아자카바졸-1-일, 아자카바졸-2-일, 아자카바졸-3-일, 아자카바졸-4-일, 아자카바졸-5-일, 아자카바졸-6-일, 아자카바졸-7-일, 아자카바졸-8-일, 아자카바졸-9-일, 1-페난트리디닐, 2-페난트리디닐, 3-페난트리디닐, 4-페난트리디닐, 6-페난트리디닐, 7-페난트리디닐, 8-페난트리디닐, 9-페난트리디닐, 10-페난트리디닐, 1-아크리디닐, 2-아크리디닐, 3-아크리디닐, 4-아크리디닐, 9-아크리디닐, 2-옥사졸릴, 4-옥사졸릴, 5-옥사졸릴, 2-옥사디아졸릴, 3-푸라자닐, 2-티에닐, 3-티에닐, 2-메틸피롤-1-일, 2-메틸피롤-3-일, 2-메틸피롤-4-일, 2-메틸피롤-5-일, 3-메틸피롤-1-일, 3-메틸피롤-2-일, 3-메틸피롤-4-일, 3-메틸피롤-5-일, 2-t-부틸피롤-4-일, 3-(2-페닐프로필)피롤-1-일, 2-메틸-1-인돌릴, 4-메틸-1-인돌릴, 2-메틸-3-인돌릴, 4-메틸-3-인돌릴, 2-t-부틸-1-인돌릴, 4-t-부틸-1-인돌릴, 2-t-부틸-3-인돌릴, 4-t-부틸-3-인돌릴, 1-디벤조푸라닐, 2-디벤조푸라닐, 3-디벤조푸라닐, 4-디벤조푸라닐, 1-디벤조티오페닐, 2-디벤조티오페닐, 3-디벤조티오페닐, 4-디벤조티오페닐, 1-실라플루오레닐, 2-실라플루오레닐, 3-실라플루오레닐, 4-실라플루오레닐, 1-게르마플루오레닐, 2-게르마플루오레닐, 3-게르마플루오레닐, 4-게르마플루오레닐 등을 들 수 있다. 본원에서 “할로겐”은 F, Cl, Br 및 I 원자를 포함한다.

[0027]

또한, “오르토(ortho; o)”, “메타(meta; m)”, 및 “파라(para; p)”는 각각 치환기의 상대적인 위치를 나타내는 접두어이다. 오르토(ortho) 위치란, 2개의 치환기가 서로 이웃하는 것을 나타내고, 일 예로 벤젠 치환체에서 1, 2 자리를 뜻하고, 메타(meta) 위치란, 2개의 치환기가 1, 3 위치에 있는 것을 나타내며, 일 예로 벤젠 치환체에서 1, 3 자리를 뜻하며, 파라(para) 위치란, 2개의 치환기가 1,4 위치에 있는 것을 나타내며, 일 예로 벤젠 치환체에서 1, 4 자리를 뜻한다.

[0028]

본원에서 “인접한 치환체와 연결되어 형성된 고리”는 인접한 두 개 이상의 치환체가 연결 또는 융합되어 형성된 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리를 의미하고, 바람직하게는 치환 또는 비치환된 (C5-C25)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리, 보다 바람직하게는 (C5-C18)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리일 수 있다. 또한, 형성된 고리는 B, N, O, S, Si 및 P로부터 선택된 하나 이상의 헤테로원자, 바람직하게는 N, O 및 S로부터 선택되는 하나 이상의 헤테로원자를 포함할 수 있다. 본원의 일 예에 따르면, 상기 인접한 치환기와 연결되어 형성된 고리는 (C5-C20)의 다환의 방향족 고리로, N, O 및 S로부터 선택되는 하나 이상의 헤�테로원자를 포함할 수 있다.

[0029]

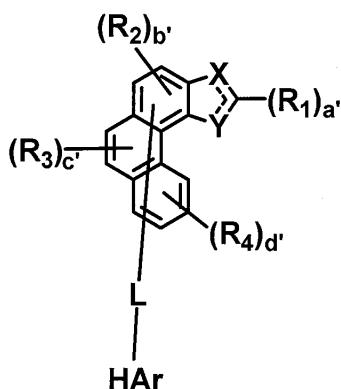
또한 본원의 “치환 또는 비치환” 기재에서 “치환”은 어떤 작용기에서 수소 원자가 다른 원자 또는 다른 작용기 (즉, 치환체)로 대체되는 것을 뜻한다. 본원의 HAr, L, 및 R₁ 내지 R₆에서 치환된 (C1-C30)알킬, 치환된 (C6-C30)아릴(렌), 치환된 (3-30원)헤테로아릴(렌), 치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환된 (C1-C30)알콕시, 치환된 트

리(C1-C30)알킬실릴, 치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환된 트리(C6-C30)아릴실릴 및 치환된 고리의 치환체는 각각 독립적으로, 중수소, 할로겐, 시아노, 카르복실, 니트로, 히드록시, (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C2-C30)알케닐, (C2-C30)알카닐, (C1-C30)알콕시, (C1-C30)알킬티오, (C3-C30)시클로알킬, (C3-C30)시클로알케닐, (3-7원)헥테로시클로알킬, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C6-C30)아릴로 치환 또는 비치환된 (5-30 원)헥테로아릴, (5-30원)헥테로아릴로 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 트리(C1-C30)알킬실릴, 트리(C6-C30)아릴실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 아미노, 모노- 또는 디- (C1-C30)알킬아미노, (C1-C30)알킬로 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디- (C6-C30)아릴아미노, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노, (C1-C30)알킬카보닐, (C1-C30)알콕시카보닐, (C6-C30)아릴카보닐, 디(C6-C30)아릴보로닐, 디(C1-C30)알킬보로닐, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴보로닐, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, 및 (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 것이 바람직하며, 예를 들면, 치환 또는 비치환된 페닐, 비치환된 m-비페닐, 비치환된 p-비페닐, 비치환된 나프틸, 비치환된 플루오레닐, 비치환된 페난트레닐, 치환 또는 비치환된 카바졸릴, 또는 비치환된 디벤조퓨라닐일 수 있다.

[0030] 이하, 일 구현예에 따른 유기 전계 발광 화합물을 설명한다.

[0031] 일 구현예에 따른 유기 전계 발광 화합물은 하기 화학식 1로 표시된다.

[0032] [화학식 1]



[0033]

[0034] 상기 화학식 1에서,

[0035] X는 $-N=$, $-NR_5-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고,

[0036] Y는 $-N=$, $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이되, X가 $-N=$ 인 경우, Y는 $-NR_6-$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고, X가 $-NR_5-$ 인 경우 Y는 $-N=$, $-O-$ 또는 $-S-$ 이고,

[0037] HAr은 적어도 하나의 질소(N)를 포함하는 치환 또는 비치환된 (7-30원)헥테로아릴이고,

[0038] L은 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴렌이고,

[0039] R_1 은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이며,

[0040] R_2 내지 R_6 은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시, 치환 또는 비치환된 트리(C1-C30)알킬실릴, 치환 또는 비치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 트리(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C1-C30)알킬아미노, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C6-C30)아릴아미노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있으며,

[0041] a' , b' 및 c' 는 각각 독립적으로, 1 또는 2의 정수이고, d' 는 1 내지 4의 정수이며, a' , b' 및 c' 가 2인 경우 및 d' 가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R_1 내지 R_4 는 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

[0042] 상기 화학식 1은 페난트로옥사졸계 또는 페난트로티아졸계 화합물을 기본골격으로 하는 유기 전계 발광 화합물

일 수 있다.

[0043] 일 예로, 화학식 1에서, X가 $-N=$ 이고, Y가 $-O-$ 이거나, X가 $-O-$ 이고, Y가 $-N=$ 일 수 있다.

[0044] 일 예로, 화학식 1에서, X가 $-S-$ 이고, Y가 $-N-$ 이거나, X가 $-N-$ 이고, Y가 $-S-$ 일 수 있다.

[0045] 상기 화학식 1의 HAr은 적어도 하나의 질소(N)를 포함하는 치환 또는 비치환된 (7-30원)헤테로아릴일 수 있고, 바람직하게는, 카바졸, 벤조카바졸, 및 디벤조카바졸 등의 카바졸계 유도체를 제외한 적어도 하나의 질소를 포함하는 치환 또는 비치환된 융합(7-30원)헤테로아릴일 수 있고, 보다 바람직하게는, 인돌로카바졸계 유도체를 제외한 적어도 두개의 질소를 포함하는 치환 또는 비치환된 융합(7-30원)헤테로아릴일 수 있다.

[0046] 일 예로, HAr은 치환 또는 비치환된 치환 또는 비치환된 인다졸릴, 치환 또는 비치환된 이미다조페리디닐, 치환 또는 비치환된 이미다조페리미디닐, 치환 또는 비치환된 시놀리닐, 치환 또는 비치환된 퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 프탈라지닐, 치환 또는 비치환된 나프티리디닐, 치환 또는 비치환된 퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 디벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 페난트리디닐, 치환 또는 비치환된 벤조이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 아크리디닐, 치환 또는 비치환된 페난트롤리닐, 치환 또는 비치환된 페나지닐, 치환 또는 비치환된 벤즈이미다졸일, 치환 또는 비치환된 이소벤조티아졸일, 치환 또는 비치환된 벤즈옥사졸일, 치환 또는 비치환된 벤조티아졸일, 치환 또는 비치환된 벤조퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 이소벤조옥사졸일, 또는 치환 또는 비치환된 벤조티에노페리미디닐일 수 있고, 바람직하게는, HAr은 치환 또는 비치환된 퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 디벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 벤조이소퀴놀리닐, 치환 또는 비치환된 나프티리디닐, 치환 또는 비치환된 시놀리닐, 치환 또는 비치환된 프탈라지닐, 또는 치환 또는 비치환된 벤조티에노페리미디닐일 수 있다. 예를 들어, HAr은 치환 또는 비치환된 퀴나졸리닐, 치환 또는 비치환된 퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 나프티리디닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴녹살리닐, 치환 또는 비치환된 벤조퀴나졸리닐, 또는 치환 또는 비치환된 디벤조퀴녹살리닐일 수 있다.

[0047] 상기 화학식 1의 L은 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴렌이고, 바람직하게는, 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴렌일 수 있고, 보다 바람직하게는, 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴렌일 수 있다. 예를 들어, L은 단일 결합이거나, 페닐렌 또는 퍼리디닐렌일 수 있다.

[0048] 상기 화학식 1의 R_1 은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이고, 바람직하게는, 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-18원)헤테로아릴일 수 있고, 보다 바람직하게는, 치환 또는 비치환된 (C6-C12)아릴일 수 있다. 예를 들어, R_1 은 비치환된 페닐일 수 있다.

[0049] 상기 화학식 1의 R_2 내지 R_6 은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시, 치환 또는 비치환된 트리(C1-C30)알킬실릴, 치환 또는 비치환된 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬디(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 트리(C6-C30)아릴실릴, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C1-C30)알킬아미노, 치환 또는 비치환된 모노- 또는 디-(C6-C30)아릴아미노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있다. 바람직하게는, 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 시아노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬일 수 있고, 보다 바람직하게는, 각각 독립적으로, 수소 또는 중수소 일 수 있다.

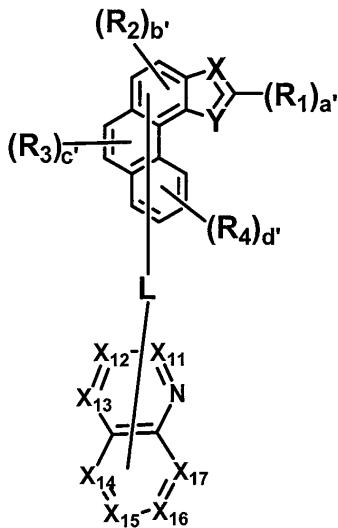
[0050] 상기 화학식 1의 a' , b' , 및 c' 는 각각 독립적으로, 1 또는 2의 정수이며, d' 는 1 내지 4의 정수일 수 있다.

[0051] 일 예로, a' , b' , 및 c' 가 2인 경우 및 d' 가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R_1 내지 R_4 는 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

[0052] 일 예에 따른 상기 화학식 1은 하기 화학식 2로 표시될 수 있다.

[0053]

[화학식 2]



[0054]

[0055]

상기 화학식 2에서,

[0056]

X, Y, L, R₁ 내지 R₄, 및 a' 내지 d'는 화학식 1에서의 정의와 같고,

[0057]

X₁₁ 내지 X₁₇ 중 L과 결합하는 것은 탄소원자이고,

[0058]

X₁₁ 내지 X₁₇ 중 L과 결합하지 않은 것은 각각 독립적으로, N 또는 CR₁₁이며,

[0059]

R₁₁은 화학식 1의 R₂의 정의와 같으며, X₁₁ 내지 X₁₇ 중 2 이상이 CR₁₁인 경우, 각각의 R₁₁은 서로 동일하거나 상이 할 수 있다.

[0060]

일 예에서, X₁₄ 및 X₁₅가 각각 독립적으로 CR₁₁인 경우, 서로 동일하거나 상이한 R₁₁은 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있고, X₁₅ 및 X₁₆이 각각 독립적으로 CR₁₁인 경우, 서로 동일하거나 상이한 R₁₁은 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있으며, X₁₆ 및 X₁₇이 각각 독립적으로 CR₁₁인 경우, 서로 동일하거나 상이한 R₁₁은 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있다.

[0061]

일 예로, 상기 화학식 2의 X₁₃은 N이고, X₁₁, X₁₂, 및 X₁₄ 내지 X₁₇은 각각 독립적으로, CR₁₁이며, 예를 들어, R₁₁은 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있다.

[0062]

일 예로, 상기 화학식 2의 X₁₂는 N이고, X₁₁, X₁₃, 및 X₁₄ 내지 X₁₇은 각각 독립적으로, CR₁₁이며, 예를 들어, R₁₁은 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이거나; 인접한 치환체와 연결되어 고리를 형성할 수 있다.

[0063]

일 예로, 상기 화학식 2의 X₁₄는 N이고, X₁₁ 내지 X₁₃, 및 X₁₅, 내지 X₁₇은 각각 독립적으로, CR₁₁이며, 예를 들어, R₁₁은 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

[0064]

일 예로, 상기 화학식 2의 X₁₅는 N이고, X₁₁ 내지 X₁₃, 및 X₁₄, X₁₆, 및 X₁₇은 각각 독립적으로, CR₁₁이며, 예를 들어, R₁₁은 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

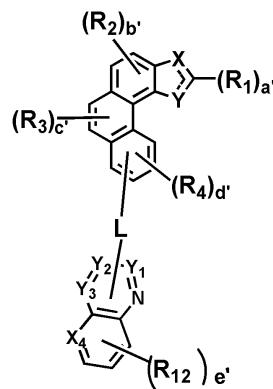
[0065]

일 예로, 상기 화학식 2의 R₁₁은, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이거나; 인접한 또 다른 R₁₁과 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있고, 바람직하게는, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헥테로아릴이거나; 인접한 또

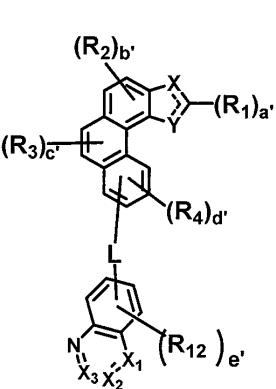
다른 R_{11} 과 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리를 형성할 수 있으며, 보다 바람직하게는, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이거나; 인접한 또 다른 R_{11} 과 서로 연결되어 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 방향족 고리를 형성할 수 있다. 예를 들어, R_{11} 은, 수소, 치환 또는 비치환된 폐닐, 치환 또는 비치환된 m-비페닐, 치환 또는 비치환된 p-비페닐, 치환 또는 비치환된 나프틸, 치환 또는 비치환된 플루오레닐, 치환 또는 비치환된 폐난트레닐, 치환 또는 비치환된 디벤조퓨라닐, 치환 또는 비치환된 카마졸릴, 또는 인접한 기와 융합되어 하나 이상의 벤젠 고리를 형성할 수 있다.

[0066] 다른 일 예에 따른 상기 화학식 1은 하기 화학식 3 내지 5 중 어느 하나로 표시될 수 있다.

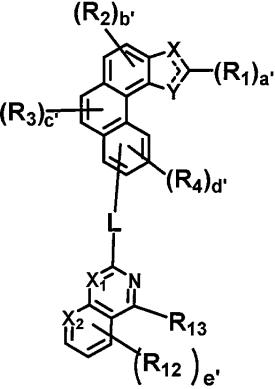
[0067] [화학식 3]



[0068] [화학식 4]



[0069] [화학식 5]



[0069] 상기 화학식 3 내지 5에서,

[0070] X , Y , L , R_1 내지 R_4 , 및 a' 내지 d' 는 화학식 1에서의 정의와 같고,

[0071] Y_1 내지 Y_3 중 L 과 결합하는 것은 탄소원자이고,

[0072] Y_1 내지 Y_3 중 L 과 결합하지 않은 것은 각각 독립적으로, N 또는 CR_a 이며,

[0073] X_1 내지 X_4 는 각각 독립적으로, N 또는 CR_a 이고,

[0074] R_a , R_{12} , 및 R_{13} 은 각각 독립적으로, 화학식 1의 R_2 의 정의와 같고, Y_1 내지 Y_3 및 X_1 내지 X_4 중 2 이상이 CR_a 인 경우, 각각의 R_a 는 서로 동일하거나 상이할 수 있으며,

[0075] e' 는 1 내지 3의 정수이고, e' 가 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R_{12} 는 서로 동일하거나 상이할 수 있다.

[0076] 일 예에서, 화학식 3에서, X_4 가 CR_a 인 경우, R_a 와 인접한 R_{12} 는 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있고, 화학식 5에서, X_2 가 CR_a 인 경우, R_a 와 인접한 R_{12} 는 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있다.

[0077] 일 예에서, 화학식 3 내지 5의 적어도 하나의 R_{12} 는 인접한 기끼리 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있다.

[0078] 일 예로, 상기 화학식 3의 Y_3 은 N 이고, Y_1 또는 Y_2 가 L 과 결합하고, Y_1 및 Y_2 중 L 과 결합하지 않은 것과 X_4 는 각각 독립적으로, CR_a 이며, 예를 들어, R_a 는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이거나; 인접한 R_{12} 와 서로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있다.

[0079] 일 예로, 상기 화학식 3의 Y_2 는 N 이고, Y_3 은 L 과 결합하고, Y_1 및 X_4 는 각각 독립적으로, CR_a 이며, 예를 들어, R_a 는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴일 수 있다.

[0080] 일 예로, 상기 화학식 3의 X_4 는 N 이고, Y_1 내지 Y_3 중 하나가 L 과 결합하며, Y_1 내지 Y_3 중 L 과 결합하지 않는

것은 각각 독립적으로 CR_a이며, 예를 들어, R_a는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

[0081] 일 예로, 상기 화학식 4의 X₁은 N이고, X₂ 및 X₃은 각각 독립적으로, CR_a이며, 예를 들어, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

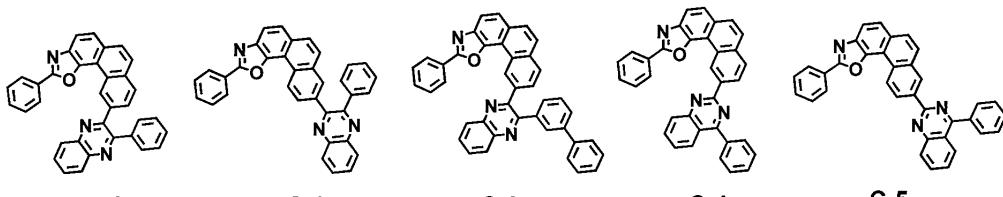
[0082] 일 예로, 상기 화학식 4의 X₂는 N이고, X₁ 및 X₃은 각각 독립적으로, CR_a이며, 예를 들어, R_a는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

[0083] 일 예로, 상기 화학식 5의 X₁은 N이고, X₂는 CR_a이며, 예를 들어, R_a는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이거나; 인접합 R₁₂와 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있으며, R₁₃은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

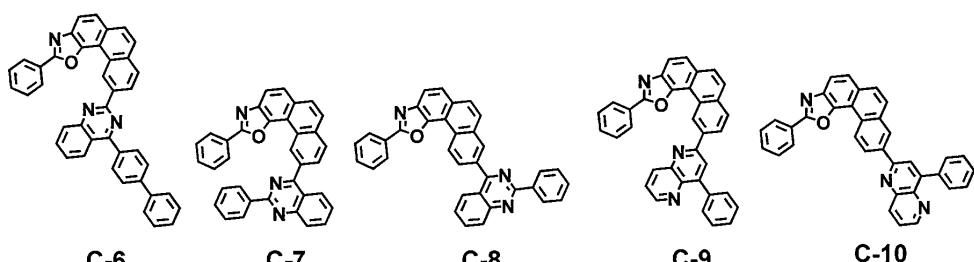
[0084] 일 예로, 상기 화학식 5의 X₂는 N이고, X₁은 CR_a이며, 예를 들어, R_a는 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있고, R₁₃은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴일 수 있다.

[0085] 일 예로, 화학식 3 내지 5에서 R_a는, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헥테로아릴이거나; 인접합 R₁₂와 서로 연결되어 융합 고리를 형성할 수 있고, 바람직하게는, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헥테로아릴이거나 인접합 R₁₂와 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리를 형성할 수 있으며, 보다 바람직하게는, 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헥테로아릴이거나; 인접한 R₁₂와 서로 연결되어 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 방향족 고리를 형성할 수 있다. 예를 들어, R_a는, 수소, 치환 또는 비치환된 페닐, 치환 또는 비치환된 m-비페닐, 치환 또는 비치환된 p-비페닐, 치환 또는 비치환된 나프틸, 치환 또는 비치환된 플루오레닐, 치환 또는 비치환된 디벤조퓨라닐, 치환 또는 비치환된 카바졸릴 또는 인접한 기와 융합되어 하나 이상의 벤젠고리를 형성할 수 있다.

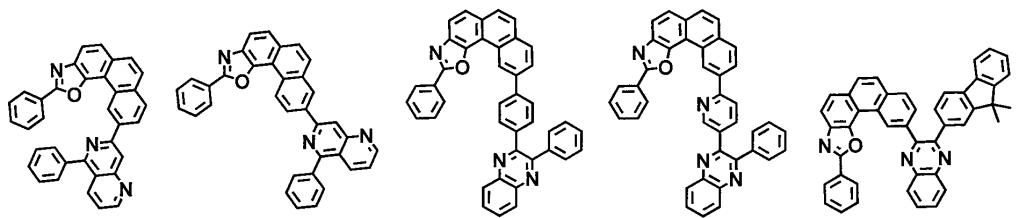
[0086] 일 예에 따르면, 상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 보다 구체적으로 하기의 화합물로서 예시될 수 있으나, 이들에 한정되는 것은 아니다.



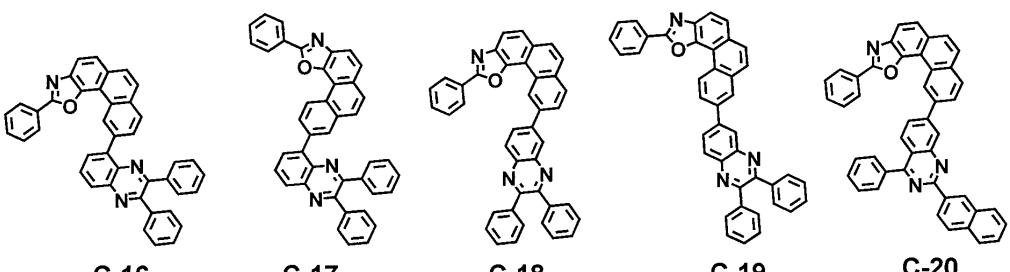
[0087]



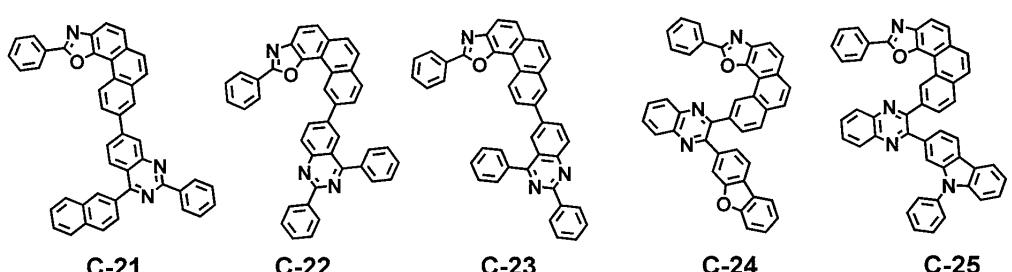
[0088]



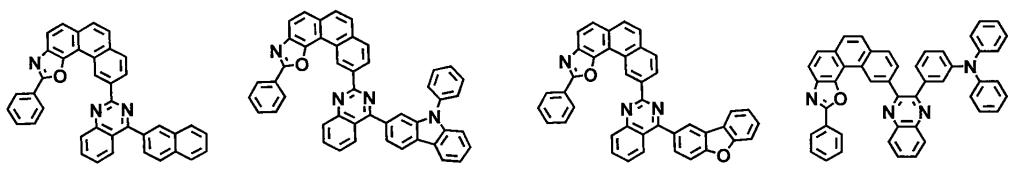
[0089]



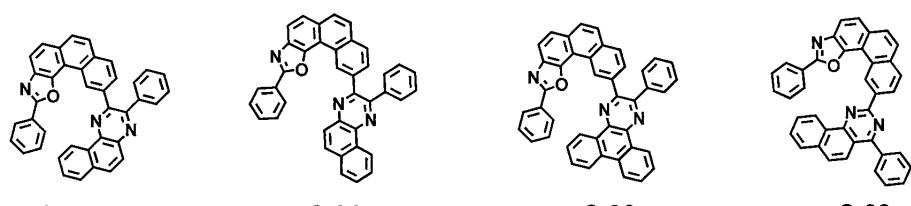
[0090]



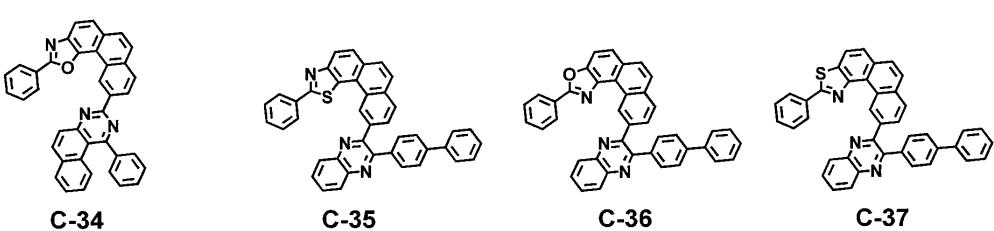
[0091]



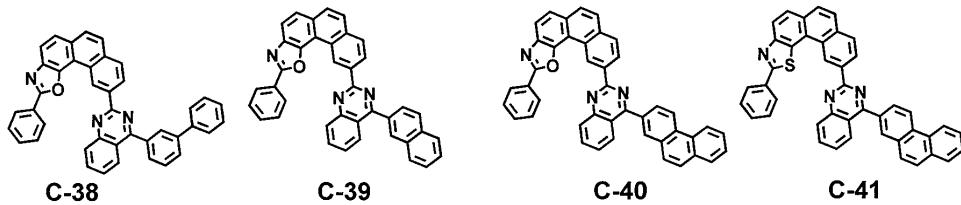
[0092]



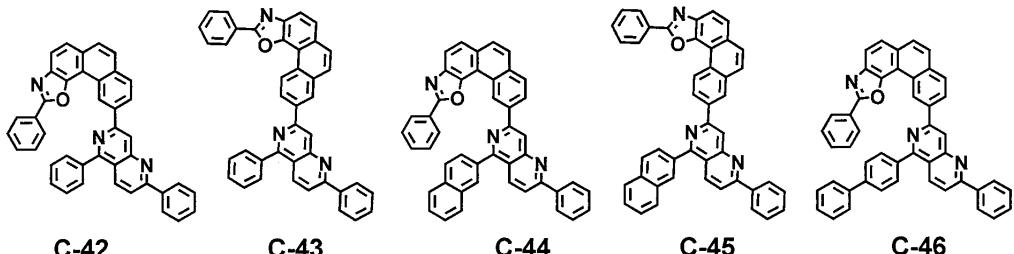
[0093]



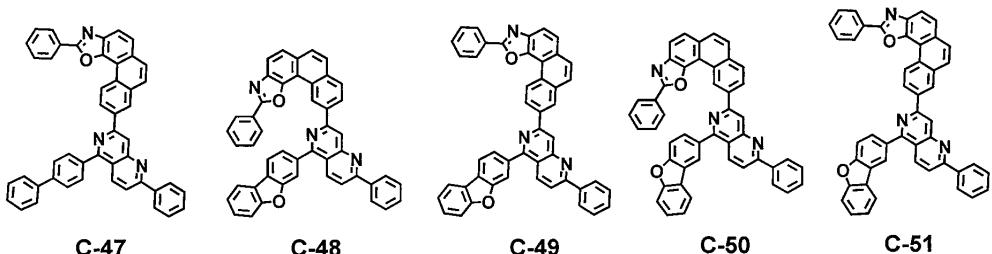
[0094]



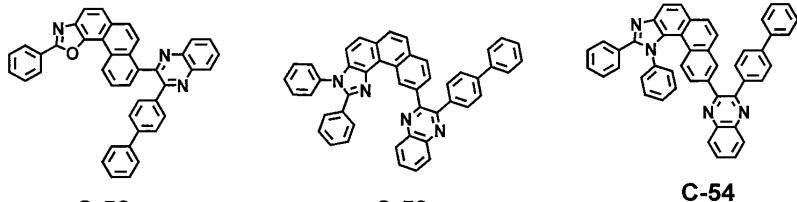
[0095]



[0096]



[0097]



[0098]

본원의 화학식 1로 표시되는 화합물은 당업자에게 공지된 합성 방법으로 제조될 수 있으며, 예를 들면, 한국 공개특허공보 제2017-0051198호(2017.05.11.공개)를 참조하여 제조할 수 있으나, 이에 한정되지는 않는다.

[0100]

본원은 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 재료, 및 상기 유기 전계 발광 재료를 포함하는 유기 전계 발광 소자를 제공할 수 있다.

[0101]

일 구현예에 따른 상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 유기 전계 발광 소자의 발광층에 호스트 재료로서 포함될 수 있다.

[0102]

상기 유기 전계 발광 재료는 본원의 유기 전계 발광 화합물 단독으로 이루어질 수 있고, 유기 전계 발광 재료에 포함되는 통상의 물질들을 추가로 포함할 수도 있다.

[0103]

한편, 본원에 따른 유기 전계 발광 소자는 제1전극; 제2 전극; 및 상기 제1 전극 및 제2 전극 사이에 개재되는 1층 이상의 유기물층을 포함한다. 상기 유기물층은 상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물을 하나 이상 포함할 수 있다. 또한, 상기 유기물층은 아릴아민계 화합물 및 스티릴아릴아민계 화합물로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 화합물을 추가로 포함할 수 있다. 또한, 상기 유기물층은 1족, 2족, 4주기 전이금속, 5주기 전이금속, 란탄계열금속 및 d-전이원소의 유기금속으로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 금속, 또는 이러한 금속을 포함하는 하나 이상의 착체 화합물을 추가로 포함할 수도 있다.

[0104]

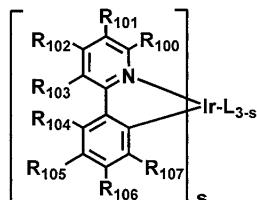
일 예에 따른 유기 전계 발광 재료는 백색 유기 전계 발광 소자(White Organic Light Emitting Device)를 위한 발광 재료로서 사용될 수 있다. 상기 백색 유기 전계 발광 소자는 R(적색), G(녹색) 또는 YG(황녹색), B(청색) 발광부들의 배열 형태에 따라 병렬 배치(side-by-side) 방식, 적층(stacking) 방식, 또는 색 변환 물질(color conversion material, CCM) 방식 등 다양한 구조들이 제안되고 있다. 또한 일 예에 따른 유기 전계 발광 재료는 양자점(QD)을 포함하는 유기 전계 발광 소자에도 사용 될 수 있다.

- [0105] 상기 제1 전극과 제2 전극 중 하나는 양극(애노드)이고 다른 하나는 음극(캐소드)일 수 있다. 이 때, 상기 제1 전극 및 제2 전극은 각각 투명한 도전성 물질로 형성되거나 반투과형 또는 반사형 도전성 물질로 형성될 수 있다. 상기 제1 전극 및 제2 전극을 형성하는 물질의 종류에 따라, 유기 전계 발광 소자는 전면 발광형, 배면 발광형 또는 양면 발광형일 수 있다. 상기 유기물층은 발광층을 포함하고, 정공 주입층, 정공 전달층, 정공 보조층, 발광 보조층, 전자 전달층, 전자 주입층, 계면층(interlayer), 정공 차단층, 전자 차단층 및 전자 베퍼층에서 선택되는 1층 이상을 더 포함할 수 있다.
- [0106] 양극과 발광층 사이에 정공 주입층, 정공 전달층 또는 전자 차단층, 또는 이들의 조합이 사용될 수 있다. 정공 주입층은 양극에서 정공 전달층 또는 전자 차단층으로의 정공 주입 장벽(또는 정공 주입 전압)을 낮출 목적으로 복수의 층이 사용될 수 있으며, 각 층은 2개의 화합물이 동시에 사용될 수 있다. 또한 상기 정공 주입층은 p-도판트로 도핑될 수 있다. 전자 차단층은 정공 전달층(또는 정공 주입층)과 발광층 사이에 위치하고, 발광층으로부터의 전자의 오베플로우를 차단하여 엑시톤을 발광층 내에 가두어 발광 누수를 방지할 수 있다. 정공 전달층 또는 전자 차단층은 복수의 층이 사용될 수 있고, 각 층에 복수의 화합물이 사용될 수 있다.
- [0107] 발광층과 음극 사이에 전자 베퍼층, 정공 차단층, 전자 전달층 또는 전자 주입층, 또는 이들의 조합이 사용될 수 있다. 전자 베퍼층은 전자주입을 조절하고 발광층과 전자 주입층 사이의 계면 특성을 향상시킬 목적으로 복수의 층이 사용될 수 있으며, 각 층은 2개의 화합물이 동시에 사용될 수 있다. 정공 차단층 또는 전자 전달층도 복수의 층이 사용될 수 있고, 각 층에 복수의 화합물이 사용될 수 있다. 또한, 상기 전자 주입층은 n-도판트로 도핑될 수 있다.
- [0108] 상기 발광 보조층은 애노드와 발광층 사이에 위치하거나, 캐소드와 발광층 사이에 위치하는 층으로서, 발광 보조층이 상기 애노드와 발광층 사이에 위치할 경우, 정공의 주입 및/또는 전달을 원활하게 하거나 전자의 오베플로우를 차단하는 용도로 사용될 수 있고, 발광 보조층이 캐소드와 발광층 사이에 위치할 경우, 전자의 주입 및/또는 전달을 원활하게 하거나 정공의 오베플로우를 차단하는 용도로 사용될 수 있다. 또한, 상기 정공 보조층은 정공 전달층(또는 정공 주입층)과 발광층 사이에 위치하고, 정공의 전달 속도(또는 주입 속도)를 원활하게 하거나 블록킹하는 효과를 나타낼 수 있으며, 이에 따라 전하 밸런스(charge balance)를 조절할 수 있다. 유기 전계 발광 소자가 정공 전달층을 2 층 이상 포함할 경우, 추가로 포함되는 정공 전달층은 정공 보조층 또는 전자 차단층의 용도로 사용될 수 있다. 상기 발광 보조층, 상기 정공 보조층, 또는 상기 전자 차단층은 유기 전계 발광 소자의 효율 및/또는 수명의 개선 효과를 가질 수 있다.
- [0109] 본원의 유기 전계 발광 소자에 있어서, 한 쌍의 전극의 적어도 한쪽의 내측 표면에, 칼코제나이드(chalcogenide)층, 할로겐화 금속층 및 금속 산화물층으로부터 선택되는 하나 이상의 층(이하, 이들을 "표면 층"이라고 지칭함)을 배치하는 것이 바람직하다. 구체적으로는, 발광 매체층 측의 양극 표면에 규소 및 알루미늄의 칼코제나이드(산화물을 포함한다)층을, 또한 발광 매체층 측의 음극 표면에 할로겐화 금속층 또는 금속 산화물층을 배치하는 것이 바람직하다. 상기 표면층에 의해 유기 전계 발광 소자의 구동 안정화를 얻을 수 있다. 상기 칼코제나이드의 바람직한 예로는 SiO_x ($1 \leq x \leq 2$), AlO_x ($1 \leq x \leq 1.5$), SiON , SiAlON 등이 있고, 할로겐화 금속의 바람직한 예로는 LiF , MgF_2 , CaF_2 , 불화 희토류 금속 등이 있으며, 금속 산화물의 바람직한 예로는 Cs_2O , Li_2O , MgO , SrO , BaO , CaO 등이 있다.
- [0110] 또한, 본원의 유기 전계 발광 소자에 있어서, 한 쌍의 전극의 적어도 한쪽의 표면에 전자 전달 화합물과 환원성 도판트의 혼합 영역 또는 정공 전달 화합물과 산화성 도판트의 혼합 영역을 배치하는 것도 바람직하다. 이러한 방식에 의해 전자 전달 화합물이 음이온으로 환원되므로 혼합 영역으로부터 발광 매체에 전자를 주입 및 전달하기 용이해진다. 또한, 정공 전달 화합물은 산화되어 양이온으로 되므로 혼합 영역으로부터 발광 매체에 정공을 주입 및 전달하기 용이해진다. 바람직한 산화성 도판트로서는 각종 루이스산 및 억셉터(acceptor) 화합물을 들 수 있고, 바람직한 환원성 도판트로는 알칼리 금속, 알칼리 금속 화합물, 알칼리 토류 금속, 희토류 금속 및 이들의 혼합물을 들 수 있다. 또한 환원성 도판트층을 전하 생성층으로 사용하여 두 개 이상의 발광층을 가진, 백색 발광을 하는 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있다.
- [0111] 본원의 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 상기 발광층에 호스트 재료로서 포함될 수 있다. 바람직하게는 상기 발광층은 하나 이상의 도판트를 포함할 수 있으며, 필요한 경우, 본원의 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물 이외의 다른 화합물을 제2 호스트 재료를 추가로 포함할 수도 있다. 일 예에 따른 제2 호스트 재료는 공지된 인광 호스트라면 어느 것이든 사용 가능하다.
- [0112] 본원의 유기 전계 발광 소자에 포함되는 도판트로는 하나 이상의 인광 또는 형광 도판트를 사용할 수 있고, 인

광 도판트가 바람직하다. 본원의 유기 전계 발광 소자에 적용되는 인광 도판트 재료는 특별히 제한되지는 않으나, 이리듐(Ir), 오스뮴(0s), 구리(Cu) 및 백금(Pt)으로부터 선택되는 금속 원자의 착체 화합물일 수 있고, 경우에 따라 바람직하게는, 이리듐(Ir), 오스뮴(0s), 구리(Cu) 및 백금(Pt)으로부터 선택되는 금속 원자의 오르토 메탈화 착체 화합물일 수 있으며, 경우에 따라 더 바람직하게는, 오르토 메탈화 이리듐 착체 화합물일 수 있다.

[0113] 본원의 유기 전계 발광 소자에 포함되는 도판트로 하기 화학식 101로 표시되는 화합물을 사용할 수 있으나, 이에 한정되지는 않는다.

[0114] [화학식 101]



[0115]

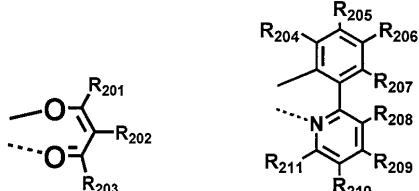
상기 화학식 101에서,

[0117]

L은 하기 구조 1 또는 2에서 선택되고;

[0118]

[구조 1] [구조 2]



[0119]

R₁₀₀ 내지 R₁₀₃은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 할로겐으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 시아노, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)혜테로아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시이고; R₁₀₀ 내지 R₁₀₃은 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있고, 예를 들면 치환 또는 비치환된 퀴놀린, 치환 또는 비치환된 벤조푸로페리딘, 치환 또는 비치환된 벤조티에노페리딘, 치환 또는 비치환된 인데노페리딘, 치환 또는 비치환된 벤조푸로퀴놀린, 치환 또는 비치환된 벤조티에노퀴놀린, 또는 치환 또는 비치환된 인데노퀴놀린 형성이 가능하며;

[0121]

R₁₀₄ 내지 R₁₀₇은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 할로겐으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)혜테로아릴, 시아노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시이고; R₁₀₄ 내지 R₁₀₇은 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있고, 예를 들면 치환 또는 비치환된 나프틸, 치환 또는 비치환된 플루오렌, 치환 또는 비치환된 디벤조티오펜, 치환 또는 비치환된 디벤조푸란, 치환 또는 비치환된 인데노페리딘, 치환 또는 비치환된 벤조푸로페리딘, 또는 치환 또는 비치환된 벤조티에노페리딘 형성이 가능하며;

[0122]

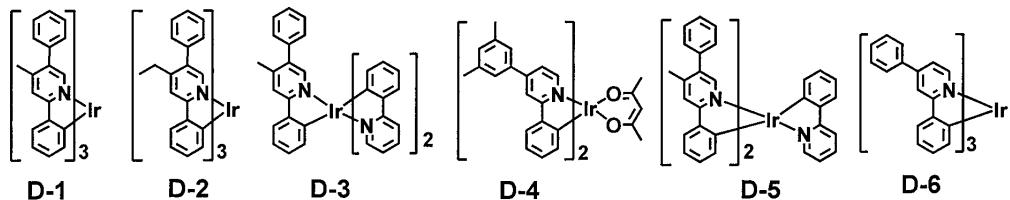
R₂₀₁ 내지 R₂₁₁은 각각 독립적으로, 수소, 중수소, 할로겐, 할로겐으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 또는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴이고; 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있으며;

[0123]

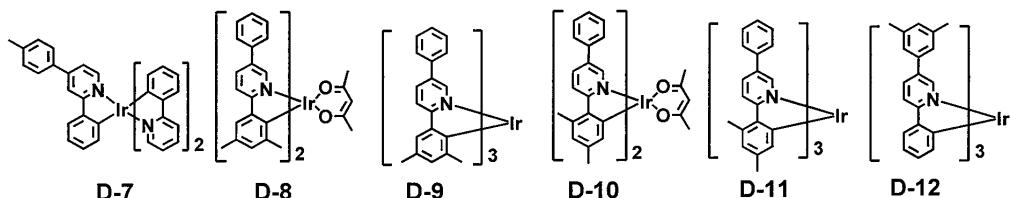
s은 1 내지 3의 정수이다.

[0124]

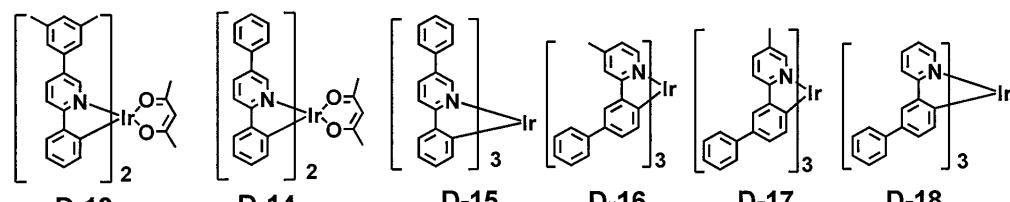
구체적으로, 상기 도판트 화합물의 구체적인 예는 다음과 같으나, 이에 한정되지는 않는다.



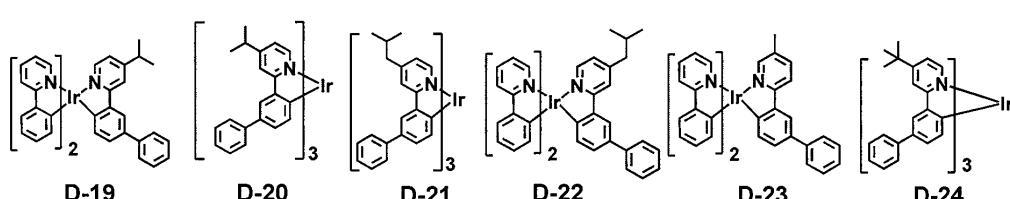
[0125]



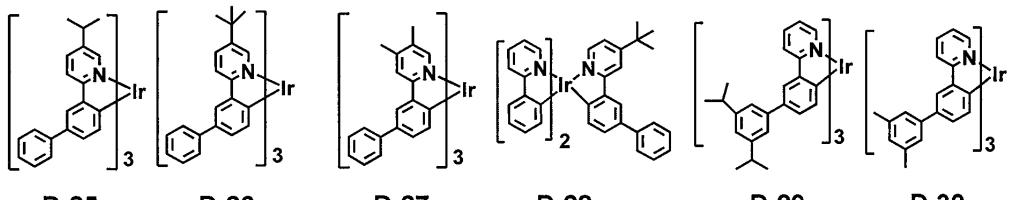
[0126]



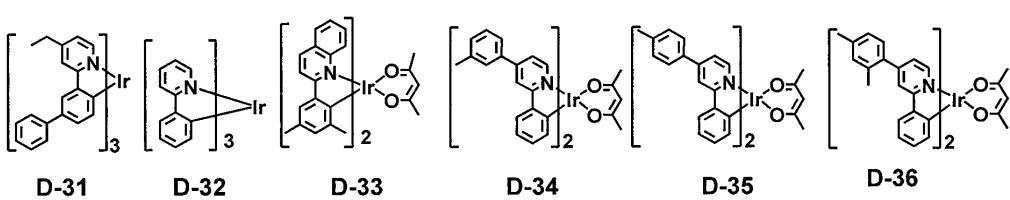
[0127]



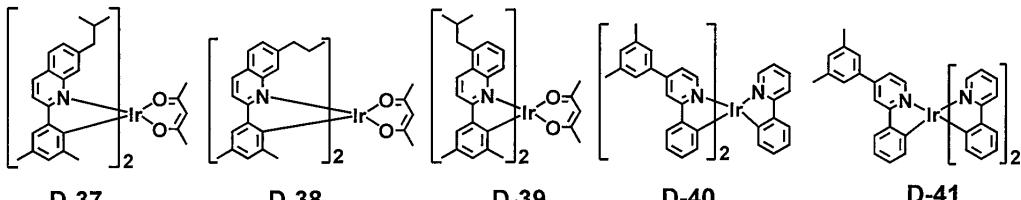
[0128]



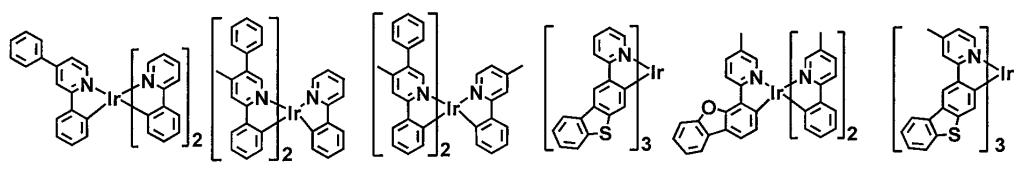
[0129]



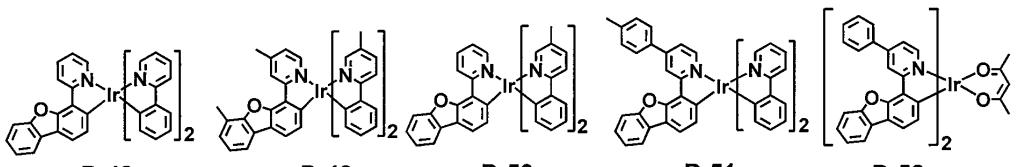
[0130]



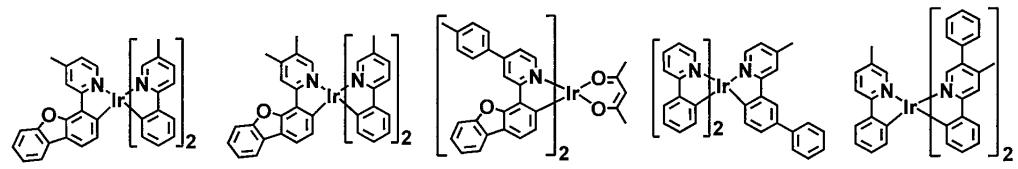
[0131]



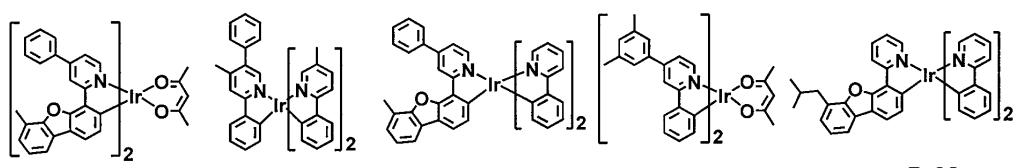
[0132]



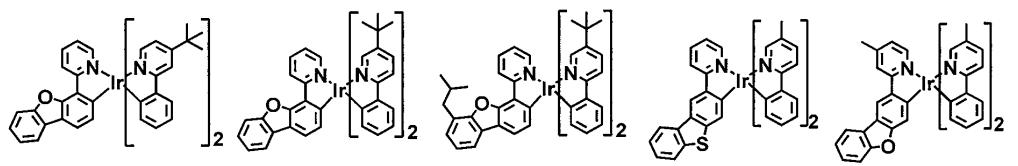
[0133]



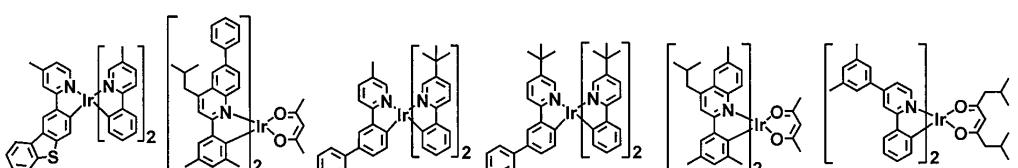
[0134]



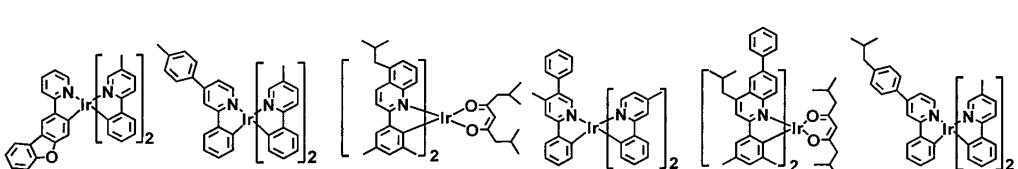
[0135]



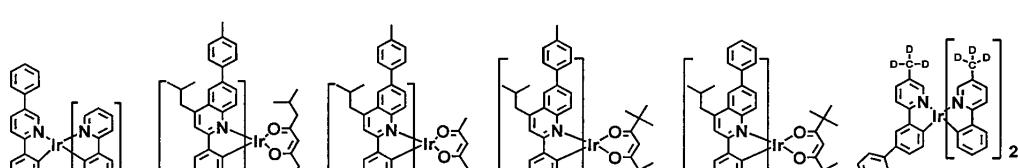
[0136]

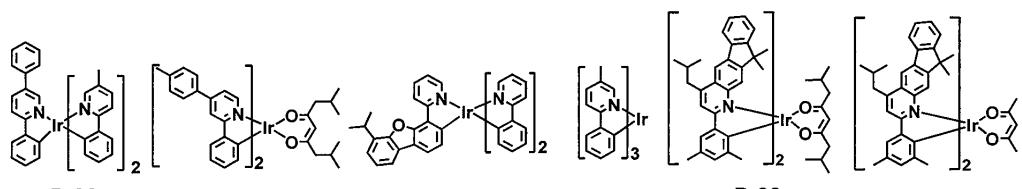


501273

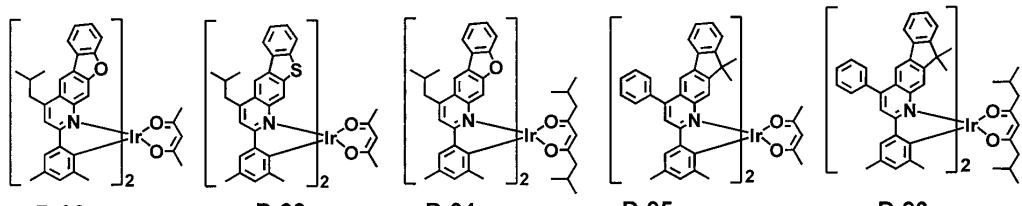


[0138]

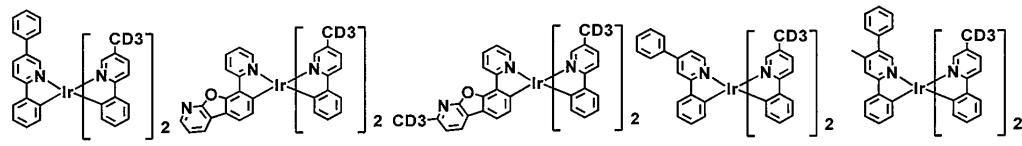




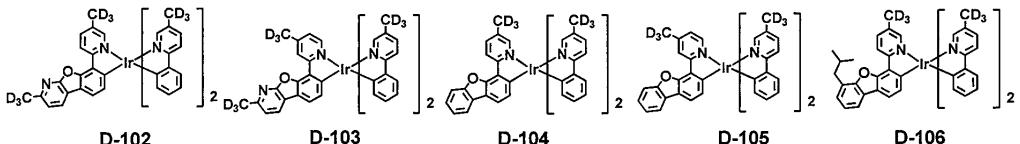
[0140]



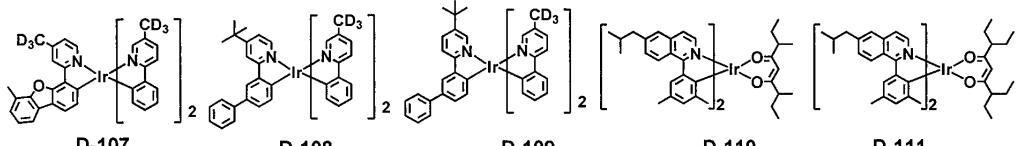
[0141]



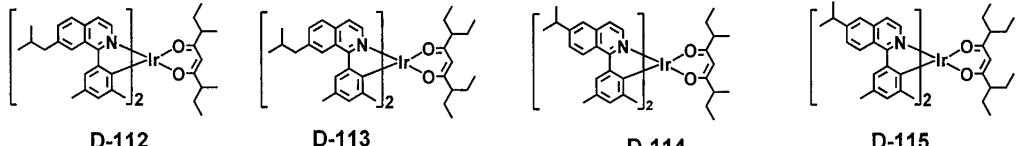
[0142]



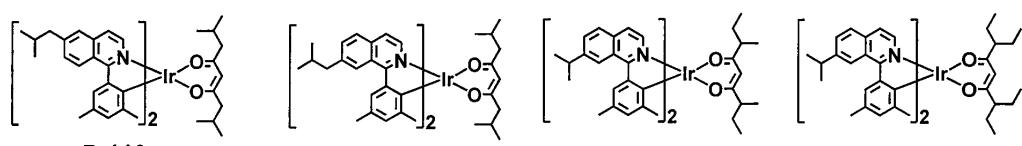
[0143]



[0144]



[0145]



[0146]

본원의 유기 전계 발광 소자의 각종의 형성은 진공증착, 스퍼터링, 플라즈마, 이온플레이팅 등의 건식 성막법이나, 잉크젯 프린팅(ink jet printing), 노즐 프린팅(nozzle printing), 슬롯 코팅(slot coating), 스핀 코팅, 침지 코팅(dip coating), 플로우 코팅 등의 습식 성막법 중의 어느 하나의 방법을 적용할 수 있다.

[0147]

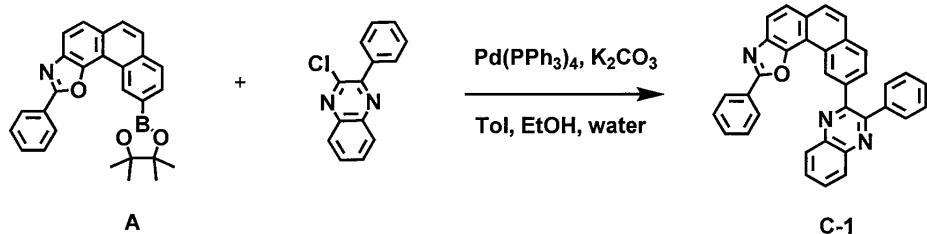
습식 성막법의 경우, 각 층을 형성하는 재료를 에탄올, 클로로포름, 테트라하이드로푸란, 디옥산 등의 적절한 용매에 용해 또는 분산시켜 박막을 형성하는데, 그 용매는 각 층을 형성하는 재료가 용해 또는 분산될 수 있고, 성막성에 문제가 없는 것이라면 어느 것이어도 된다.

[0148]

이하에서, 본원의 상세한 이해를 위하여 본원의 대표 화합물의 합성 방법을 예로 들어 본원에 따른 화합물의 제조방법을 설명한다.

[0150]

[실시예 1] 화합물 C-1의 합성

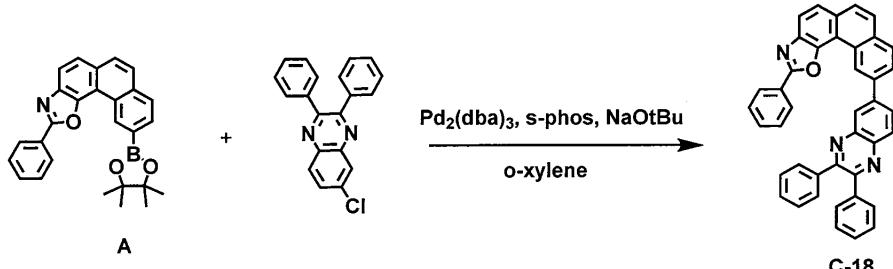


	MW	M.P
화합물 C-1	499.6	266°C

[0153]

[0154]

[실시예 2] 화합물 C-18 의 제조



	MW	M.P
화합물 C-18	575.7	270°C

[0157]

[0158]

이하에서, 본원의 상세한 이해를 위하여 본원의 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자를 제조하고, 이의 소자 특성을 설명한다.

[0159]

[소자 제조 예 1] 호스트로서 본원에 따른 화합물을 증착한 OLED 제조

[0160]

본원에 따른 화합물을 포함하는 OLED를 제조하였다. 우선, OLED용 클래스(지오마텍사 제조)로부터 얻어진 투명 전극 ITO 박막(10Ω/□)을 아세톤, 에탄올 및 증류수를 순차적으로 사용하여 초음파 세척을 실시한 후, 이소프로판올에 넣어 보관한 후 사용하였다. 다음으로 진공 증착 장비의 기판 홀더에 ITO기판을 장착한 후, 진공 증착 장비 내의 셀에 화합물 HI-1을 넣고 챔버 내의 진공도가 10⁻⁶ torr에 도달할 때까지 배기시킨 후, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 ITO 기판 위에 80nm 두께의 제1 정공 주입층을 증착하였다. 이어서, 진공 증착 장비 내

의 다른 셀에 화합물 **HI-2**를 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제1 정공 주입층 위에 5nm 두께의 제2 정공 주입층을 증착하였다. 이어서, 진공 증착 장비 내의 셀에 화합물 **HT-1**을 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제2 정공 주입층 위에 10nm 두께의 제1 정공 전달층을 증착하였다. 진공 증착 장비 내의 다른 셀에 화합물 **HT-2**를 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제1 정공 전달층 위에 60nm 두께의 제2 정공 전달층을 증착하였다. 정공 주입층과 정공 전달층을 형성시킨 후, 그 위에 발광층을 다음과 같이 증착시켰다. 진공 증착 장비 내의 셀에 호스트로서 **C-1**의 화합물을 넣고, 또 다른 셀에는 도판트로서 화합물 **D-39**을 넣은 후, 두 물질을 다른 속도로 증발시켜 각각 3 중량%의 양으로 도핑함으로써 상기 정공 전달층 위에 40nm 두께의 발광층을 증착하였다. 이어서, 또 다른 셀 두 군데에 화합물 **ET-1**과 화합물 **EI-1**을 1:1의 속도로 증발시켜 발광층 위에 30nm 두께의 전자 전달층을 증착하였다. 이어서, 전자 주입층으로 화합물 **EI-1**을 상기 전자 전달층 위에 2nm 두께로 증착한 후, 다른 진공 증착 장비를 이용하여 Al 음극을 상기 전자 주입층 위에 80nm의 두께로 증착하여 OLED를 제조하였다.

[0161] 그 결과, 5.0 V의 전압에서 16.3 lm/W의 발광 효율을 보이고, 5,000 nit의 적색 발광이 확인되었다.

[비교예 1] 호스트로서 종래의 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자의 제조

호스트로서 화합물X를 사용한 것 외에는, 소자 제조예 1과 동일한 방법으로 OLED를 제조하였다.

[0164] 그 결과, 7.3 V의 전압에서 10.4 lm/W의 전력효율을 보이고, 5,000 nit의 적색 발광이 확인되었다.

[소자 제조예 2 및 3] 호스트로서 본원에 따른 화합물을 증착한 유기 전계 발광 소자의 제조

호스트로서, 하기 표1의 화합물을 사용하고, 제2 정공 전달층에, **HT-2** 대신, 화합물 **HT-3**을 사용하였으며, 전자 전달층의 두께를 30nm 대신, 35 nm로 소자를 제조한 것 외에는, 소자 제조예 1과 동일한 방법으로 OLED를 제조하였다.

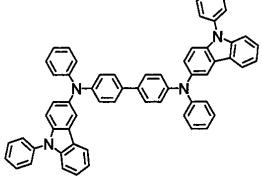
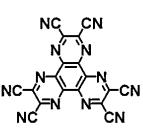
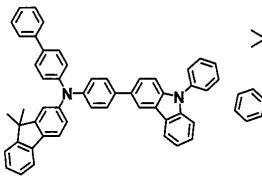
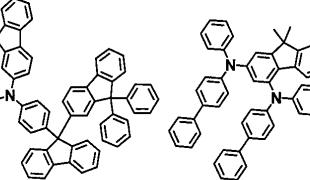
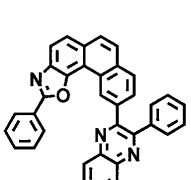
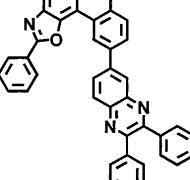
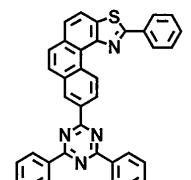
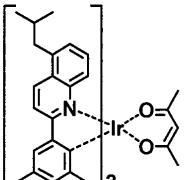
표 1

	호스트	구동전압(V)	전력효율(lm/W)	휘도(nit)	발광색
소자 제조예 2	C-1	3.6	24.6	1,000	적색
소자 제조예 3	C-18	3.1	16.1	1,000	적색

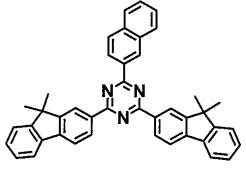
[0168] 상기 소자 제조예 1 및 비교예 1 그리고 소자 제조예 2 및 3으로부터 알 수 있듯이, 본 발명에 따른 유기 전계 발광 화합물을 호스트로 포함하는 유기 전계 발광 소자는 종래의 유기 전계 발광 화합물을 사용한 유기 전계 발광 소자보다 낮은 구동 전압 및 높은 전력 효율 특성을 가진다.

[0169] 상기 소자 제조예 및 비교예에 사용되는 화합물을 하기 표 2에 나타내었다.

표 2

	정공 주입층/ 정공 전달층		
	정공 전달층		
			
	발광층		
			
			

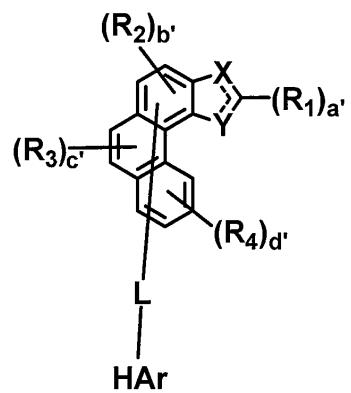
[0170]

전자 전달층/ 전자 주입층		
-------------------	-------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------

[0171]

도면

도면1



专利名称(译)	有机电致发光化合物，有机电致发光材料和包括该化合物的有机电致发光器件		
公开(公告)号	KR1020200000358A	公开(公告)日	2020-01-02
申请号	KR1020190073279	申请日	2019-06-20
[标]申请(专利权)人(译)	罗门哈斯电子材料有限公司		
申请(专利权)人(译)	루멘스전자재료코리아유한회사		
[标]发明人	이수현		
发明人	이수현		
IPC分类号	C09K11/06 H01L51/50		
CPC分类号	C09K11/06 H01L51/50 C09K2211/1033 C09K2211/1048 C09K2211/1051		
代理人(译)	张本勋		
优先权	1020180071751 2018-06-22 KR		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明涉及有机电致发光化合物，有机电致发光材料以及包括该化合物的有机电致发光器件。具有低驱动电压和/或高功率效率的有机电致发光器件可以通过包含根据本发明的有机电致发光化合物来生产。

