

	(19) 대한민국특허청(KR) (12) 공개특허공보(A)	(11) 공개번호 10-2017-0070826 (43) 공개일자 2017년06월22일
(51) 국제특허분류(Int. Cl.) <i>C09K 11/06</i> (2006.01) <i>C07D 251/12</i> (2006.01) <i>C07D 403/04</i> (2006.01) <i>C07D 487/22</i> (2006.01) <i>H01L 51/00</i> (2006.01) <i>H01L 51/50</i> (2006.01) (52) CPC특허분류 <i>C09K 11/06</i> (2013.01) <i>C07D 251/12</i> (2013.01) (21) 출원번호 10-2016-0165715 (22) 출원일자 2016년12월07일 심사청구일자 없음 (30) 우선권주장 1020150178275 2015년12월14일 대한민국(KR)		(71) 출원인 롬엔드하스전자재료코리아유한회사 충청남도 천안시 서북구 3공단1로 56 (백석동) (72) 발명자 오홍세 경기도 화성시 동탄대로시범길 276, 906-2101호 이수현 경기도 수원시 장안구 경수대로976번길 22, 한일 타운 147-1904 (74) 대리인 장훈

전체 청구항 수 : 총 8 항

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

(57) 요약

본 발명은 유기 전계 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다. 본 발명에 따른 유기 전계 발광 화합물은 구동 전압이 낮고/낮거나, 전력 효율 및/또는 발광 효율이 우수한 유기 전계 발광 소자를 제공할 수 있다.

(52) CPC특허분류

C07D 403/04 (2013.01)

C07D 487/22 (2013.01)

H01L 51/0071 (2013.01)

H01L 51/0072 (2013.01)

H01L 51/5012 (2013.01)

C09K 2211/1011 (2013.01)

C09K 2211/1029 (2013.01)

C09K 2211/1044 (2013.01)

H01L 2924/12044 (2013.01)

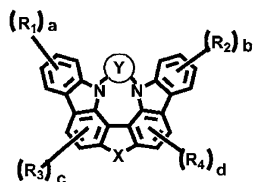
명세서

청구범위

청구항 1

하기 화학식 1로 표시되는 유기 전계 발광 화합물.

[화학식 1]



상기 화학식 1에서,

환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이고;

X는 O, S 또는 NR₅이며;

R₁ 내지 R₄는 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 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 치환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리를 형성할 수 있고, 상기 형성된 치환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리의 탄소 원자는 질소, 산소 및 황으로부터 선택되는 하나 이상의 헤테로원자로 대체될 수 있고;

R₅는 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)아릴아미노이며;

상기 헤테로아릴은 B, N, O, S, Si 및 P로부터 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하고;

a 및 b는 각각 독립적으로 1 내지 4의 정수이며, c 및 d는 각각 독립적으로 1 또는 2의 정수이고, a 내지 d가 각각 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R₁ 내지 R₄는 동일하거나 상이할 수 있다.

청구항 2

제1항에 있어서, 환 Y 및 R₁ 내지 R₅에서 치환된 알킬, 치환된 아릴, 치환된 헤테로아릴, 치환된 시클로알킬, 치환된 알콕시, 치환된 트리알킬실릴, 치환된 디알킬아릴실릴, 치환된 알킬디아릴실릴, 치환된 트리아릴실릴, 치환된 모노- 또는 디-알킬아미노, 치환된 모노- 또는 디-아릴아미노, 치환된 알킬아릴아미노, 및 치환된 단일환 또는 다환의 치환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리의 치환체는 각각 독립적으로 중수소; 할로겐; 시아노; 카르복실; 니트로; 히드록시; (C1-C30)알킬; 할로(C1-C30)알킬; (C2-C30)알케닐; (C2-C30)알키닐; (C1-C30)알콕시; (C1-C30)알킬티오; (C3-C30)시클로알킬; (C3-C30)시클로알케닐; (3-7원)헤테로시클로알킬; (C6-C30)아릴옥시; (C6-C30)아릴티오; (C1-C30)알킬 또는 (C6-C30)아릴로 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴; (3-30원)헤테로아릴로 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; 모노- 또는 디-(C6-C30)아릴아미노; (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴아미노; (C1-C30)알킬카보닐; (C1-C30)알콕

시카보닐; (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 이상인, 유기 전계 발광 화합물.

청구항 3

제1항에 있어서,

환 Y는 치환 또는 비치환된 벤젠, 치환 또는 비치환된 피리딘, 치환 또는 비치환된 피리미딘, 비치환된 피라진, 치환 또는 비치환된 티오펜, 또는 치환 또는 비치환된 퓨란인, 유기 전계 발광 화합물.

청구항 4

제1항에 있어서,

환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이고;

R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이며;

R₅는 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이고;

a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수인, 유기 전계 발광 화합물.

청구항 5

제1항에 있어서,

환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이고;

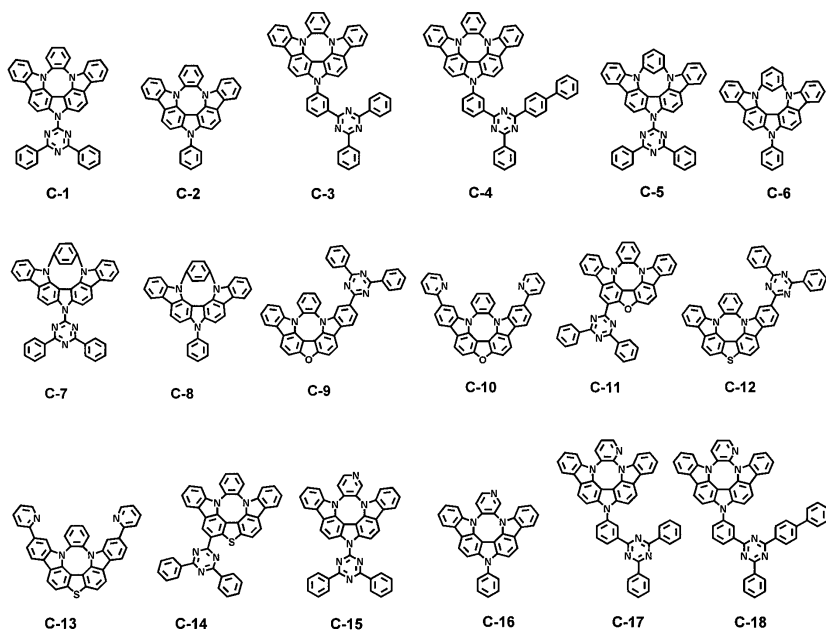
R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이며;

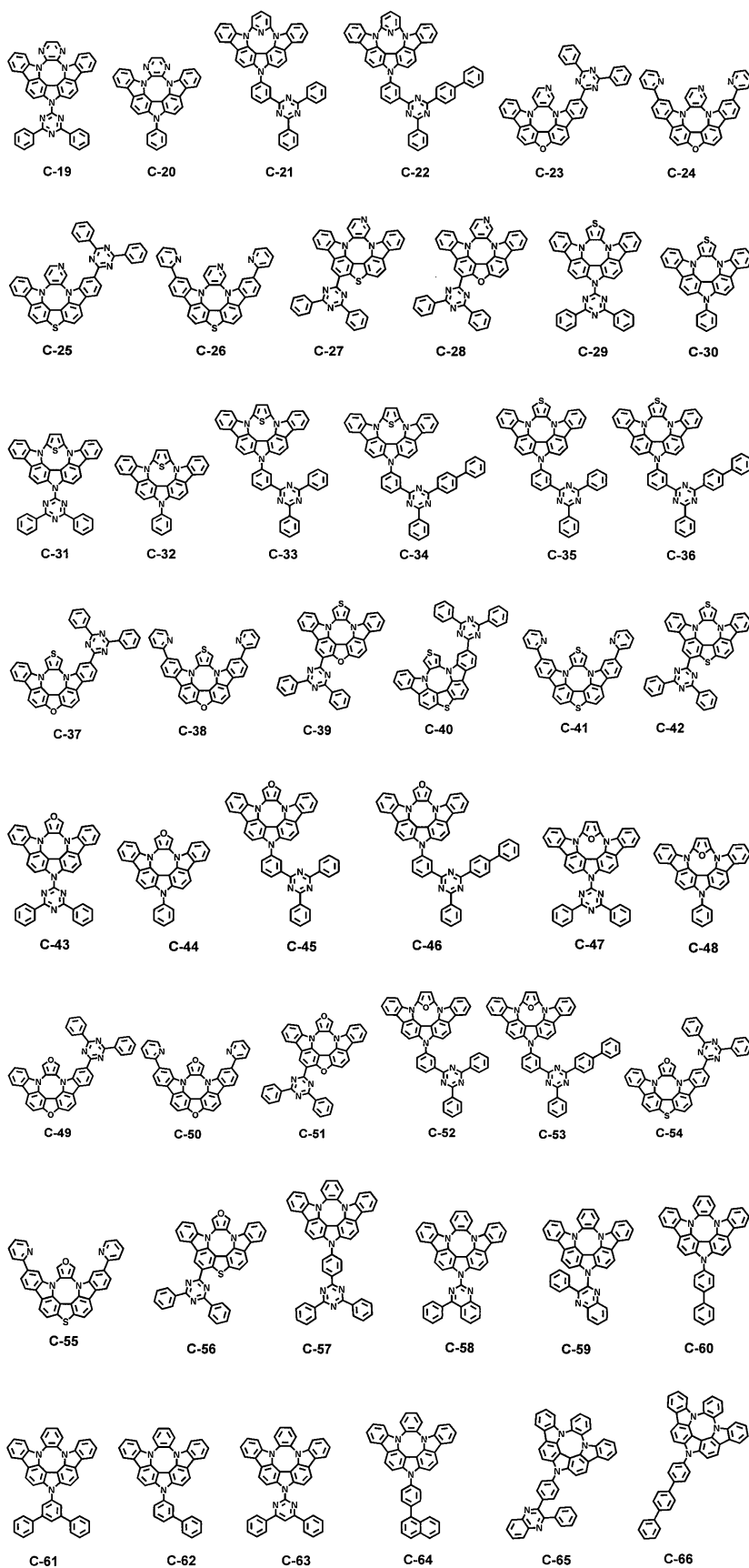
R₅는 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이고;

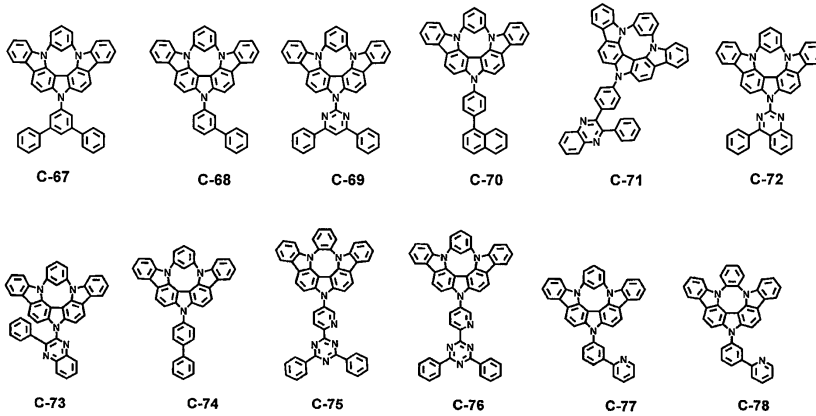
a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수인, 유기 전계 발광 화합물.

청구항 6

제1항에 있어서, 상기 화학식 1로 표시되는 화합물이 하기에서 선택되는 것인, 유기 전계 발광 화합물.







청구항 7

제1항에 기재된 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 호스트 재료.

청구항 8

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

발명의 설명

기술 분야

[0001] 본 발명은 유기 전계 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다.

배경 기술

[0002] 표시 소자 중, 전기 발광 소자(electroluminescent device; EL device)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[Appl. Phys. Lett. 51, 913, 1987].

[0003] 유기 전계 발광 소자에서 발광 효율을 결정하는 가장 중요한 요인은 발광 재료이다. 발광 재료로는 현재까지 형광 재료가 널리 사용되고 있으나, 전계 발광의 메커니즘상 형광 발광 재료에 비해 인광 발광 재료가 이론적으로 4배까지 발광 효율을 개선시킬 수 있다는 점에서 인광 발광 재료의 개발 연구가 널리 수행되고 있다. 현재까지 이리듐(III) 착물 계열이 인광 발광 재료로 널리 알려져 있으며, 각 RGB 별로 비스(2-(2'-벤조티에닐)-피리디네이토-N,C-3')이리듐(아세틸아세토네이트) [(acac)Ir(btp)₂], 트리스(2-페닐피리딘)이리듐 [Ir(ppy)₃], 비스(4,6-디플루오로페닐피리디네이토-N,C2)피롤리네이토이리듐 (Firpic) 등의 재료가 알려져 있다.

[0004] 종래 기술에서, 인광용 호스트 재료로는 4,4'-N,N'-디카바졸-비페닐(CBP)이 가장 널리 알려져 있었다. 최근에는, 일본의 파이오니아 등이 정공 차단층의 재료로 사용되던 바토큐프로인(Bathocuproine, BCP), 알루미늄(III)비스(2-메틸-8-퀴놀리네이트)(4-페닐페놀레이트)(Balq) 등을 호스트 재료로 이용해 고성능의 유기 전계 발광 소자를 개발한 바 있다.

[0005] 그러나 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 = [(π /전압) × 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(lm/w) 면에서 큰 이점이 없다. (3) 또한, 유기 전계 발광 소자에 사용할 경우, 작동 수명 측면에서도 만족스럽지 못하며, 발광 효율도 여전히 개선이 요구된다. 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 등록특허공보 제10-1511115호는 두 개의 카바졸이 융합된 구조의 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자를 개시하고 있다. 그러나, 상기 문헌은 두 개의 카바졸이, 각각의 카바졸에 포함된 질소 원자가 아릴 또는 헤

테로아릴을 링커로 하여 연결되고, 각각의 카바졸에 포함된 하나의 아릴이 서로 연결되어 7원 내지 10원 고리를 형성하면서, 동시에 상기 각각의 카바졸에 포함된 하나의 아릴이 헥테로원자를 링커로 하여 서로 결합된 구조의 화합물에 대해서는 구체적으로 개시하고 있지 않다.

선행기술문헌

특허문헌

[0007] (특허문헌 0001) 한국 등록특허공보 제10-1511115호 (2015. 4. 6. 발행)

발명의 내용

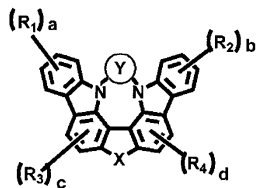
해결하려는 과제

[0008] 본 발명의 목적은, 첫째로 구동 전압이 낮고/낮거나, 전력 효율 및/또는 발광 효율이 우수한 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있는 유기 전계 발광 화합물을 제공하는 것이며, 둘째로 상기 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자를 제공하는 것이다.

과제의 해결 수단

[0009] 상기의 기술적 과제를 해결하기 위해 예의 연구한 결과, 본 발명자들은 본원에 기재된 특정 구조의 유기 전계 발광 화합물이 유기 전계 발광 소자의 전력 효율 및/또는 발광 효율을 현저히 개선시킬 수 있음을 밝혀내고 본 발명을 완성하였다. 보다 구체적으로, 본 발명자들은 하기 화학식 1로 표시되는 유기 전계 발광 화합물이 상술한 목적을 달성함을 발견하였다.

[0010] [화학식 1]



[0011]

[0012] 상기 화학식 1에서,

[0013] 환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이고;

[0014] X는 0, S 또는 NR₅이며;

[0015] R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 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 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 지환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리를 형성할 수 있고, 상기 형성된 지환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리의 탄소 원자는 질소, 산소 및 황으로부터 선택되는 하나 이상의 헤테로원자로 대체될 수 있고;

[0016] R₅는 수소, 중수소, 할로젠, 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)아릴아미노이며;

- [0017] 상기 헤테로아릴은 B, N, O, S, Si 및 P로부터 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하고;
- [0018] a 및 b는 각각 독립적으로 1 내지 4의 정수이며, c 및 d는 각각 독립적으로 1 또는 2의 정수이고, a 내지 d가 각각 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R₁ 내지 R₄는 동일하거나 상이할 수 있다.

발명의 효과

- [0019] 본 발명에 따른 유기 전계 발광 화합물은 구동 전압이 낮고/낮거나, 전력 효율 및/또는 발광 효율이 우수한 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

- [0020] 이하에서 본 발명을 더욱 상세히 설명하나, 이는 설명을 위한 것으로 본 발명의 범위를 제한하는 방법으로 해석되어서는 안 된다.
- [0021] 본원에서 "유기 전계 발광 화합물"은 유기 전계 발광 소자에 사용될 수 있는 화합물을 의미하며, 필요에 따라 유기 전계 발광 소자를 구성하는 임의의 층에 포함될 수 있다.
- [0022] 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 등일 수 있다.
- [0023] 상기 화학식 1로 표시되는 화합물에 대해 보다 구체적으로 설명하면 다음과 같다.
- [0024] 상기 화학식 1에서, X는 O, S 또는 NR₅이다.
- [0025] 상기 화학식 1에서, 환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴이며, 바람직하게는 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이며, 더욱 바람직하게는 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이다. 본원의 일 양태에 따르면, 환 Y는 치환 또는 비치환된 벤젠, 치환 또는 비치환된 피리딘, 치환 또는 비치환된 피리미딘, 치환 또는 비치환된 피라진, 치환 또는 비치환된 티오펜, 또는 치환 또는 비치환된 퓨란이고, 상기 벤젠, 피리딘, 피리미딘, 피라진, 티오펜 또는 퓨란은 비치환된 고리일 수 있다.
- [0026] 상기 화학식 1에서, R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 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 치환 또는 비치환된 (C3-C30)의 단일환 또는 다환의 치환족, 방향족 또는 이들의 조합의 고리를 형성할 수 있고, 상기 형성된 치환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리의 탄소 원자는 질소, 산소 및 황으로부터 선택되는 하나 이상의 헤테로원자로 대체될 수 있고; 바람직하게는, 각각 독립적으로 수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이고; 더욱 바람직하게는, 각각 독립적으로 수소, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이고; 예를 들면, 수소, 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 트리아진일, 또는 비치환된 피리딜일 수 있다.
- [0027] 상기 화학식 1에서, R₅는 수소, 중수소, 할로젠, 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)아릴아미노이며; 바람직하게는, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴이고; 더욱 바람직하게는, 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴이고; 예를 들면, 치환 또는 비치환된 페닐, 비치환된 나프틸페닐, 비치환된 비페닐, 비치환된 터페닐, 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 트리아진일,

페닐로 치환된 쿠나졸리닐, 페닐로 치환된 퀴녹살리닐, 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 피리미딘일, 또는 치환된 피리딜일 수 있다. 여기서, 상기 치환된 페닐의 치환체는 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 트리아진일, 페닐 및/또는 비페닐로 치환된 트리아진일, 페닐로 치환된 퀴녹살리닐, 또는 비치환된 피리딜일 수 있으며, 상기 치환된 피리딜의 치환체는 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 트리아진일일 수 있다.

[0028] 상기 화학식 1에서, 헤테로아틸은 B, N, O, S, Si 및 P로부터 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하고, 바람직하게는 N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하고, 더욱 바람직하게는 하나 이상의 N을 포함한 질소 함유 헤테로아틸이다.

[0029] 상기 화학식 1에서, a 및 b는 각각 독립적으로 1 내지 4의 정수이며, c 및 d는 각각 독립적으로 1 또는 2의 정수이고, a 내지 d가 각각 2 이상의 정수인 경우, 각각의 R₁ 내지 R₄는 동일하거나 상이할 수 있다. 바람직하게, a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수이다.

[0030] 본원 발명의 일 태양에 따르면, 상기 화학식 1에서, 환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아틸이고; X는 O, S 또는 NR₅이며; R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아틸이고; R₅는 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아틸이고; a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수이다.

[0031] 본원 발명의 일 태양에 따르면, 상기 화학식 1에서, 환 Y는 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아틸이고; X는 O, S 또는 NR₅이며; R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아틸이고; R₅는 치환 또는 비치환된 (C6-C18)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아틸이고; a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수이다.

[0032] 본원 발명의 일 태양에 따르면, 상기 화학식 1에서, 환 Y는 치환 또는 비치환된 벤젠, 치환 또는 비치환된 피리딘, 치환 또는 비치환된 피리미딘, 치환 또는 비치환된 피라진, 치환 또는 비치환된 티오펜, 또는 치환 또는 비치환된 퓨란이고; X는 O, S 또는 NR₅이며; R₁ 내지 R₄는 각각 독립적으로 수소, 디페닐로 치환된 트리아진일, 또는 비치환된 피리딜이고; R₅는 치환 또는 비치환된 페닐, 비치환된 나프틸페닐, 비치환된 비페닐, 비치환된 터페닐, 디페닐로 치환된 트리아진일, 페닐로 치환된 쿠나졸리닐, 페닐로 치환된 퀴녹살리닐, 디페닐로 치환된 피리미딘일, 또는 치환된 피리딜이고; a 내지 d는 각각 독립적으로 1의 정수이다.

[0033] 본원에서 "(C1-C30)알킬"은쇄를 구성하는 탄소수가 1 내지 30개인 직쇄 또는 분지쇄 알킬을 의미하고, 여기에서 탄소수는 바람직하게는 1 내지 20개, 더 바람직하게는 1 내지 10개이다. 상기 알킬의 구체적인 예로서, 메틸, 에틸, n-프로필, 이소프로필, n-부틸, 이소부틸 및 tert-부틸 등이 있다. 본원에서 "(C2-C30)알케닐"은쇄를 구성하는 탄소수가 2 내지 30개인 직쇄 또는 분지쇄 알케닐을 의미하고, 여기에서 탄소수가 2 내지 20개인 것이 바람직하고, 2 내지 10개인 것이 더 바람직하다. 상기 알케닐의 구체적인 예로서, 비닐, 1-프로페닐, 2-프로페닐, 1-부테닐, 2-부테닐, 3-부테닐, 2-메틸부트-2-에닐 등이 있다. 본원에서 "(C2-C30)알키닐"은쇄를 구성하는 탄소수가 2 내지 30개인 직쇄 또는 분지쇄 알키닐을 의미하고, 여기에서 탄소수가 2 내지 20개인 것이 바람직하고, 2 내지 10개인 것이 더 바람직하다. 상기 알키닐의 예로서, 에티닐, 1-프로피닐, 2-프로피닐, 1-부티닐, 2-부티닐, 3-부티닐, 1-메틸펜트-2-이닐 등이 있다. 본원에서 "(C3-C30)시클로알킬"은 환 골격 탄소수가 3 내지 30개인 단일환 또는 다환의 탄화수소를 의미하고, 상기 탄소수는 바람직하게는 3 내지 20개, 더 바람직하게는 3 내지 7개이다. 상기 시클로알킬의 예로서, 시클로프로필, 시클로부틸, 시클로펜틸, 시클로헥실 등이 있다. 본원에서 "(3-7원)헤테로시클로알킬"은 환 골격 원자수가 3 내지 7개, 바람직하게는 5 내지 7개이고, B, N, O, S, Si 및 P로 이루어진 군, 바람직하게는 O, S 및 N로 이루어진 군에서 선택되는 하나 이상의 헤테로원자를 포함하는 시클로알킬을 의미하고, 예를 들어, 테트라히드로푸란, 피롤리딘, 티올란, 테트라히드로피란 등이 있다. 본원에서 "(C6-C30)아릴"은 환 골격 탄소수가 6 내지 30개인 방향족 탄화수소에서 유래된 단일환 또는 융합 환계 라디칼을 의미하고, 상기 탄소수는 바람직하게는 6 내지 20개, 더 바람직하게는 6 내지 15개이다. 상기 아릴은 부분적으로 포화될 수 있으며, 스피로 구조를 가진 것을 포함한다. 상기 아릴의 예로서 페닐, 비페닐, 터페닐, 나프틸, 비나프틸, 페닐나프틸, 나프틸페닐, 플루오레닐, 페닐플루오레닐, 벤조플루오레닐, 디벤조플루오레닐, 페난트레닐, 페닐페난트레닐, 안트라세닐, 인데닐, 트리페닐레닐, 피레닐, 테트라세닐, 페릴레닐, 크라이세닐, 나프타세닐, 플루오란테닐, 스피로비플루오레닐 등이 있다. 본원에서 "(3-30원) 헤테로아틸"은 환 골격 원자수가 3 내지 30개이고, B, N, O, S, Si 및 P로 이루어진 군에서 선택된 하나 이상의 헤테로원자를 포함하는 아릴기를 의미한다. 헤테로원자수는 바람직하게는 1 내지 4개이고, 단일 환계이거나 하나 이상의 벤젠환과 축합

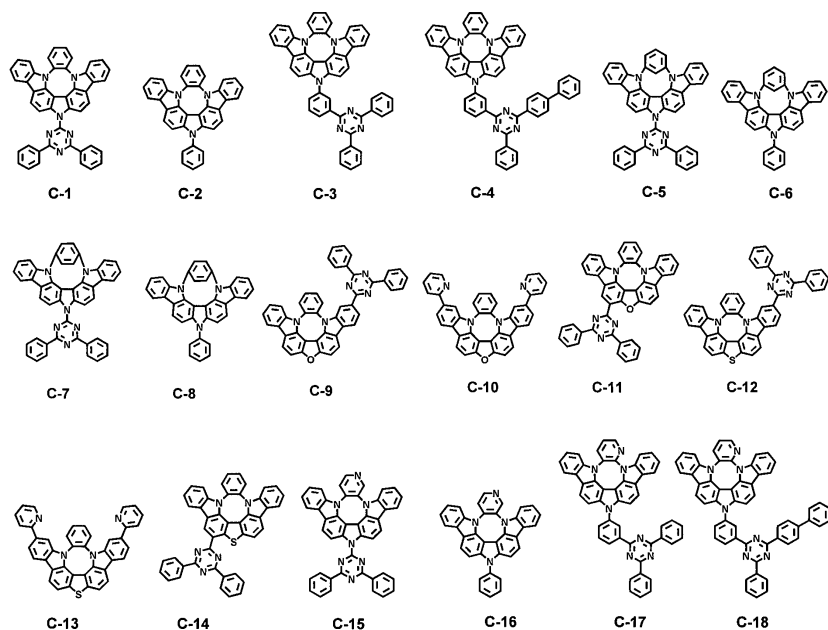
된 융합환계일 수 있으며, 부분적으로 포화될 수도 있다. 또한, 본원에서 상기 헤테로아릴은 하나 이상의 헤테로아릴 또는 아릴기가 단일 결합에 의해 헤테로아릴기와 연결된 형태도 포함하며, 스피로 구조를 가진 것도 포함한다. 상기 헤테로아릴의 예로서, 푸릴, 티오펜일, 피롤릴, 이미다졸릴, 피라졸릴, 티아졸릴, 티아디아졸릴, 이소티아졸릴, 이속사졸릴, 옥사졸릴, 옥사디아졸릴, 트리아진일, 테트라진일, 트리아졸릴, 테트라졸릴, 푸라잔일, 피리딜, 피라진일, 피리미딘일, 피리다진일 등의 단일 환계 헤테로아릴, 벤조푸란일, 벤조티오펜일, 이소벤조푸란일, 디벤조푸란일, 디벤조티오펜일, 벤조이미다졸릴, 벤조티아졸릴, 벤조이소티아졸릴, 벤조이속사졸릴, 벤조옥사졸릴, 이소인돌릴, 인돌릴, 인다졸릴, 벤조티아디아졸릴, 퀴놀릴, 이소퀴놀릴, 신놀리닐, 퀴나졸리닐, 퀴녹살리닐, 카바졸릴, 벤조카바졸릴, 페녹사진일, 페노티아진일, 페난트리딘일, 벤조디옥솔릴, 디하이드로아크리디닐 등의 융합 환계 헤테로아릴 등이 있다. 본원에서 "할로젠"은 F, Cl, Br 및 I 원자를 포함한다.

[0034]

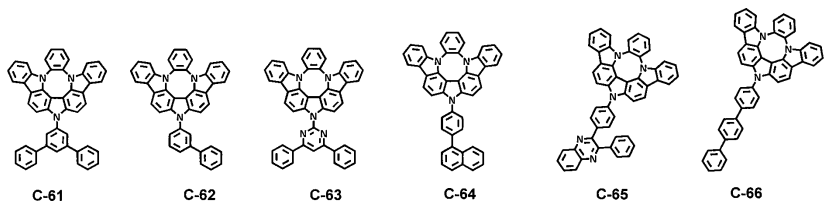
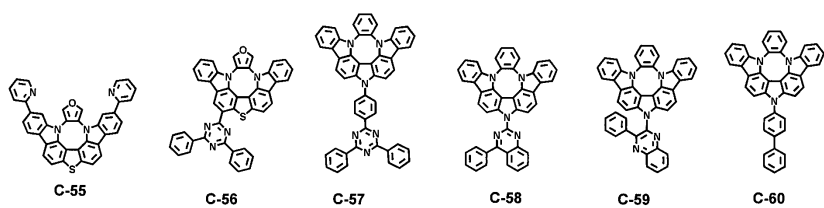
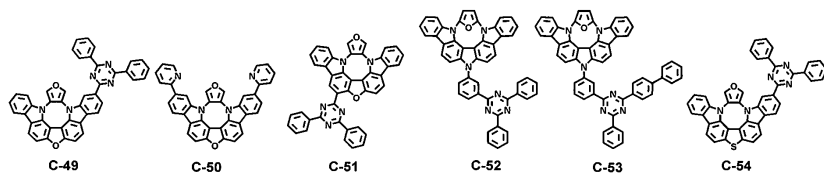
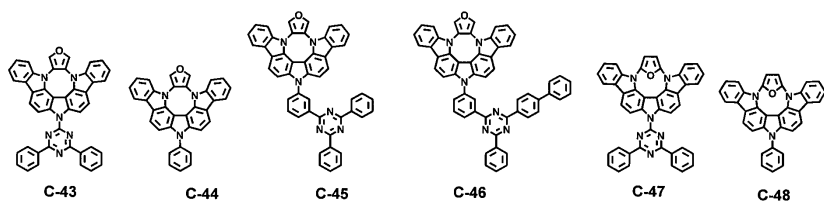
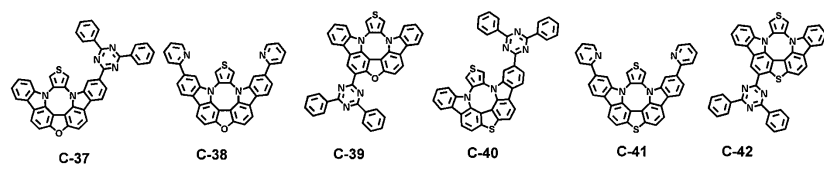
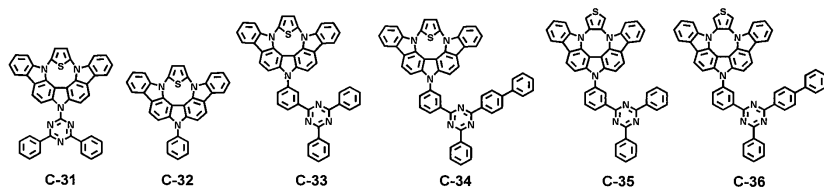
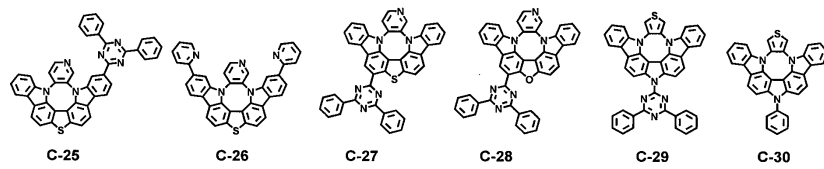
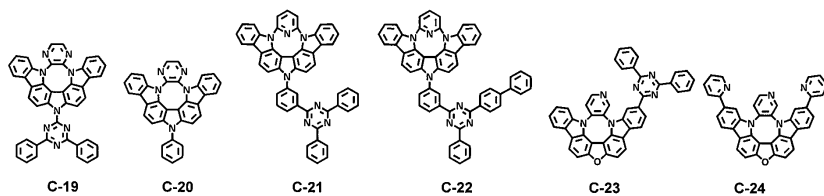
또한, 본원에 기재되어 있는 "치환 또는 비치환"이라는 기재에서 "치환"은 어떤 작용기에서 수소 원자가 다른 원자 또는 다른 작용기 (즉, 치환체)로 대체되는 것을 뜻한다. 화학식 1의 환 Y 및 R₁ 내지 R₅에서, 치환된 알킬, 치환된 아릴, 치환된 헤테로아릴, 치환된 시클로알킬, 치환된 알콕시, 치환된 트리아릴실릴, 치환된 디알킬아릴실릴, 치환된 알킬디아릴실릴, 치환된 트리아릴실릴, 치환된 모노- 또는 디- 알킬아미노, 치환된 모노- 또는 디- 아릴아미노, 치환된 알킬아릴아미노, 및 치환된 단일환 또는 다환의 치환족, 방향족, 또는 이들의 조합의 고리의 치환체는 각각 독립적으로 중수소; 할로젠; 시아노; 카르복실; 니트로; 히드록시; (C1-C30)알킬; 할로(C1-C30)알킬; (C2-C30)알케닐; (C2-C30)알키닐; (C1-C30)알콕시; (C1-C30)알킬티오; (C3-C30)시클로알킬; (C3-C30)시클로알케닐; (3-7원)헤테로시클로알킬; (C6-C30)아릴옥시; (C6-C30)아릴티오; (C1-C30)알킬 및/또는 (C6-C30)아릴로 치환 또는 비치환된 (3-30원)헤테로아릴; (3-30원)헤테로아릴로 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; 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 이상이며, 바람직하게는, 각각 독립적으로 (5-18원)헤테로아릴로 치환 또는 비치환된 (C6-C25)아릴, 및 (C6-C25)아릴로 치환 또는 비치환된 (5-25원)헤테로아릴로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상이고, 더욱 바람직하게는, 각각 독립적으로 비치환된 (C6-C18)아릴, 및 (C6-C18)아릴로 치환 또는 비치환된 (5-18원)헤테로아릴로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상이고, 예를 들면, 비치환된 페닐, 비치환된 나프틸, 비치환된 비페닐, 비치환된 피리딜, 하나 또는 두 개의 페닐로 치환된 트리아진일, 페닐 및/또는 비페닐로 치환된 트리아진일, 및 페닐로 치환된 퀴녹살리닐로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상일 수 있다.

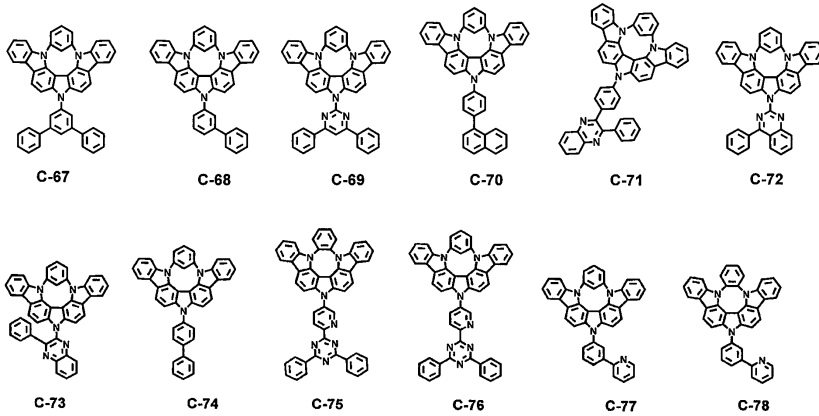
[0035]

상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 보다 구체적으로 하기의 화합물로서 예시될 수 있으나, 이들에 한정되는 것은 아니다.



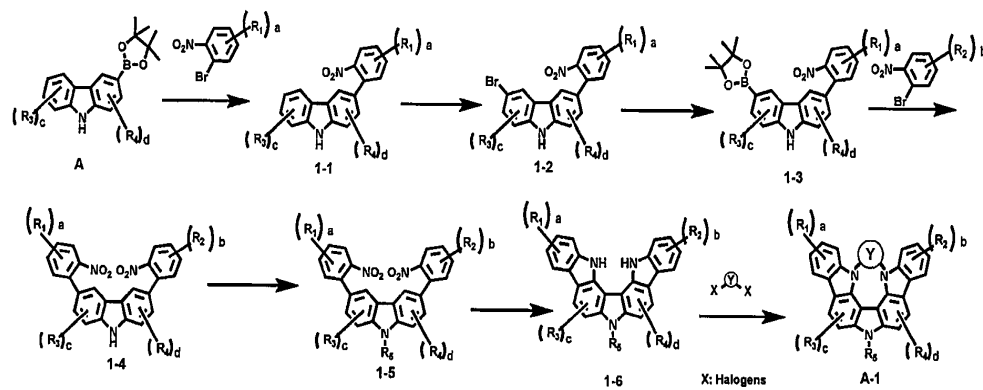
[0038]





본원에 따른 유기 전계 발광 화합물은 하기 반응식 1을 참조하여 당업자에게 공지된 합성 방법으로 제조할 수 있으나, 이들에 제한되는 것은 아니다.

[반응식 1]



상기 반응식 1에서, 환 Y, R_1 내지 R_4 , a 내지 d는 화학식 1에서의 정의와 동일하다.

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

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

본원에 따른 유기 전계 발광 소자는 제1 전극; 제2 전극; 및 상기 제1 전극 및 제2 전극 사이에 개재되는 1층 이상의 유기물층을 갖고, 상기 유기물층은 상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물을 하나 이상 포함할 수 있다.

상기 제1 전극과 제2 전극 중 하나는 애노드이고, 다른 하나는 캐소드일 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 버퍼층에서 선택되는 1층 이상을 더 포함할 수 있다.

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 오버플로우를 차단하는 용도로 사용될 수 있고, 발광 보조층이 캐소드와 발광층 사이에 위치할 경우, 전자의 주입 및/또는 전달을 원활하게 하거나 정공의 오버플로우를 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. 또한, 상기 전자 차단층은 정공 전달층(또는 정공 주입층)과 발광층 사이에 위치하고, 발광층으로부터의 전자의 오버플로우를 차단하여 엑시톤을 발광층 내에 가두어 발광 누수를 방지할 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.

[0058] 본원의 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 상기 발광층에 포함될 수 있다. 발광층에 사용될 경우, 본원의 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물은 호스트 재료로서 포함될 수 있다. 바람직하게는, 상기 발광층은 하나 이상의 도판트를 추가로 더 포함할 수 있으며, 필요한 경우, 본원의 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물 이외의 다른 화합물을 제2 호스트 재료로 추가로 포함할 수 있다. 이 때, 제1 호스트 재료와 제 2 호스트 재료의 중량비는 1:99 내지 99:1 범위이다.

[0059] 상기 제2 호스트 재료는 공지된 인광 호스트라면 어느 것이든 사용 가능하나, 하기 화학식 11 내지 화학식 16으로 표시되는 화합물로 구성된 군으로부터 선택되는 것이 발광 효율 면에서 특히 바람직하다.

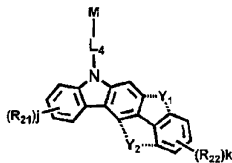
[0060] [화학식 11]

[0061] $H-(Cz-L_4)_n-M$

[0062] [화학식 12]

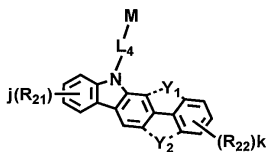
[0063] $H-(Cz)_i-L_4-M$

[0064] [화학식 13]



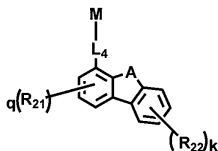
[0065]

[0066] [화학식 14]



[0067]

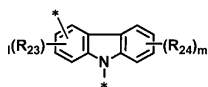
[0068] [화학식 15]



[0069]

[0070] 상기 화학식 11 내지 15에서,

[0071] Cz는 하기 구조이며,



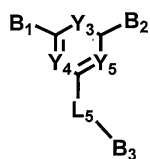
[0072]

[0073] A는 -O- 또는 -S-이고;

[0074] R₂₁ 내지 R₂₄는 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴 또는 -SiR₂₅R₂₆R₂₇이며, R₂₅ 내지 R₂₇은 각각 독립적으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 또는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴이고; L₄는 단일결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴렌이고; M은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴이며; Y₁ 및 Y₂는 각각 독립적으로 -O-, -S-, -NR₃₁-, 또는 -CR₃₂R₃₃- 이고, Y₁과 Y₂가 동시에 존재하지는 않으며; R₃₁ 내지 R₃₃은 각각 독립적으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴이고, R₃₂ 및 R₃₃은

동일하거나 상이할 수 있으며; h 및 i는 각각 독립적으로 1 내지 3의 정수이고, j, k, l 및 m은 각각 독립적으로 0 내지 4의 정수이며, q는 0 내지 3의 정수이고, h, i, j, k, l, m 또는 q가 2 이상의 정수인 경우 각각의 (Cz-L₄), 각각의 (Cz), 각각의 R₂₁, 각각의 R₂₂, 각각의 R₂₃ 또는 각각의 R₂₄는 동일하거나 상이할 수 있다.

[화학식 16]



상기 화학식 16에서,

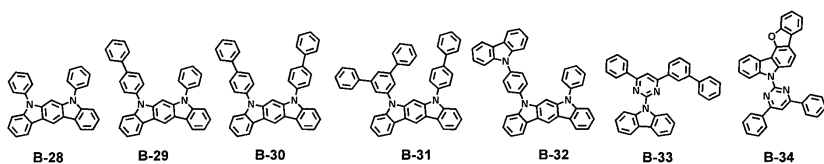
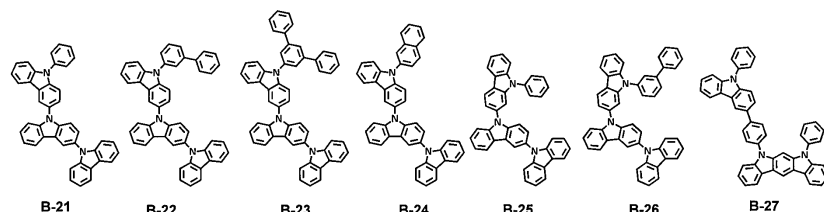
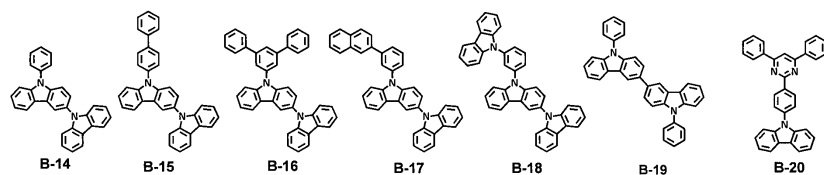
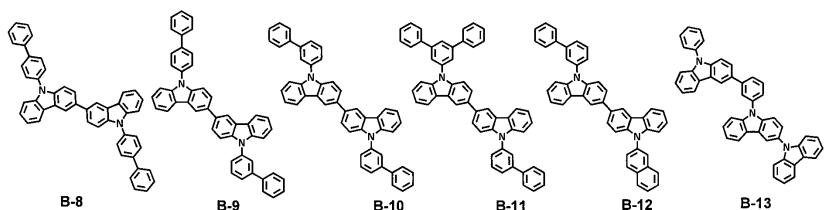
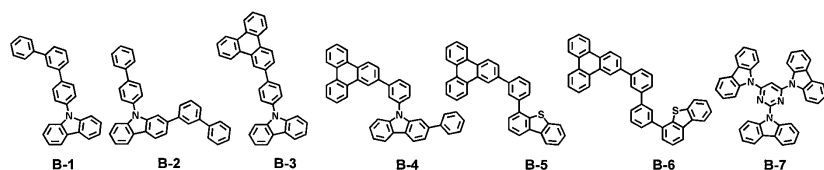
Y₃ 내지 Y₅는 각각 독립적으로 CR₃₄ 또는 N이고, R₃₄는 수소, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴이고;

B₁ 및 B₂는 각각 독립적으로 수소, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴이고;

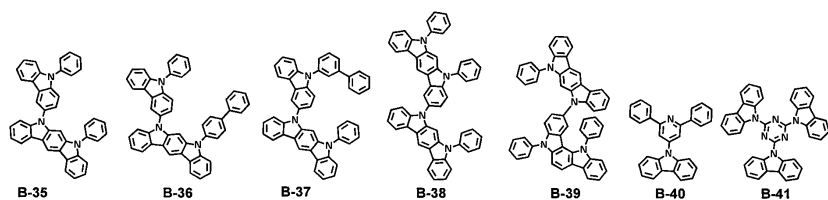
B₃은 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴이고;

L₅는 단일 결합, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴렌, 또는 치환 또는 비치환된 (5-30원)헤테로아릴렌이다.

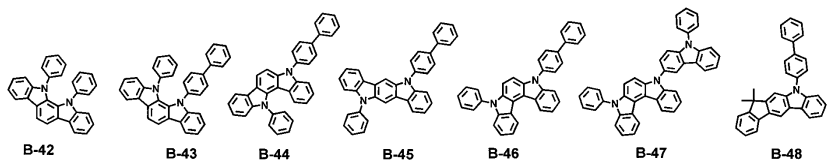
구체적으로 상기 제2 호스트 재료의 바람직한 예는 다음과 같다.



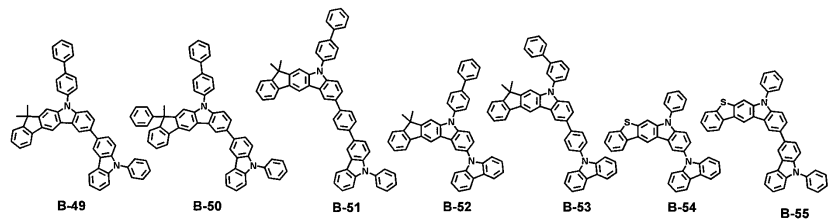
[0088]



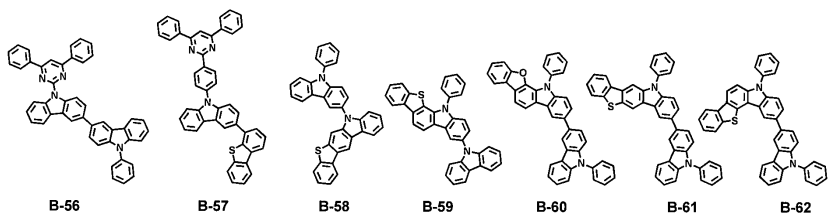
[0089]



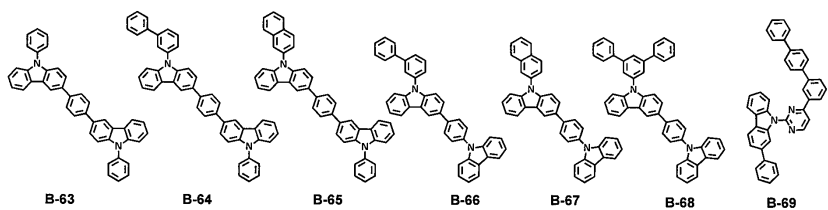
[0090]



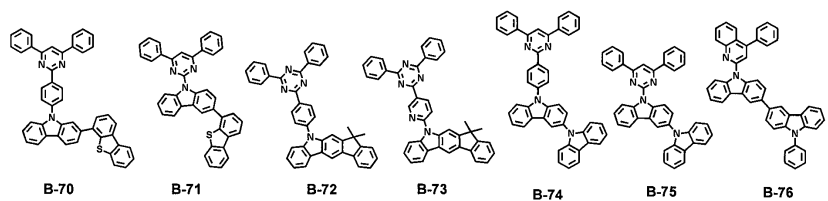
[0091]



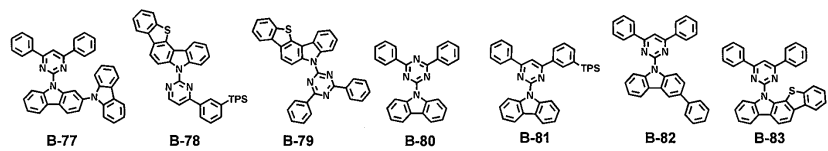
[0092]



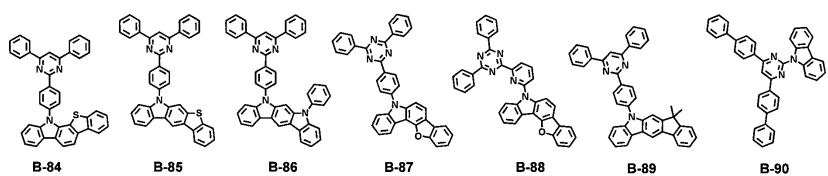
[0093]

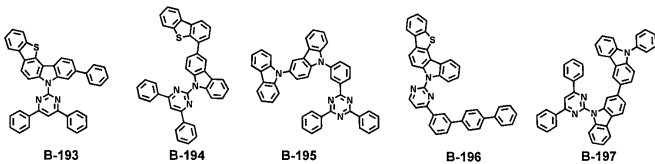
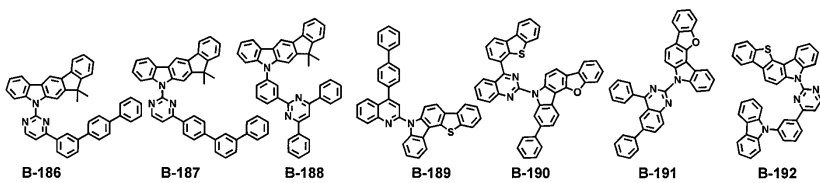
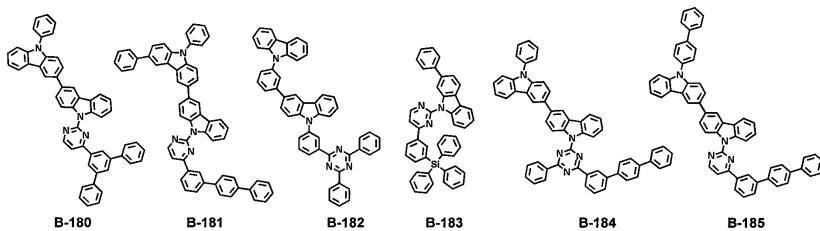
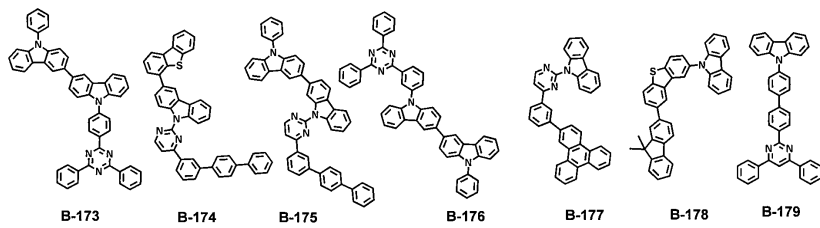
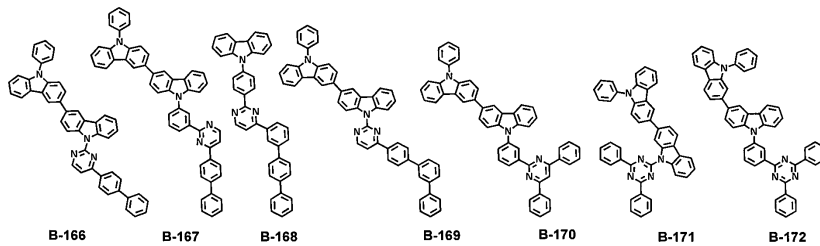
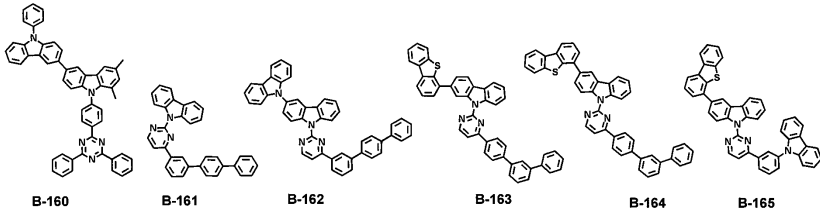
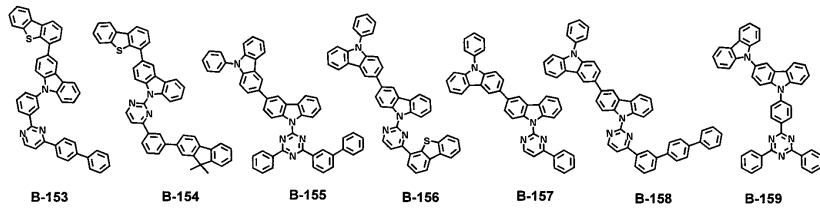


[0094]



[0095]





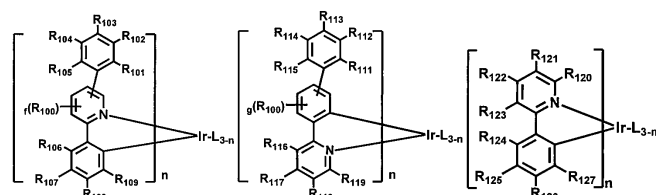
[여기서, TPS는 트리페닐실릴(triphenylsilyl)기이다]

본원의 유기 전계 발광 소자에 포함되는 도판트로는 하나 이상의 인광 도판트가 바람직하다. 본 발명의 유기 전계 발광 소자에 적용되는 인광 도판트 재료는 특별히 제한되지는 않으나, 이리듐(Ir), 오스뮴(Os), 구리(Cu) 및 백금(Pt)으로부터 선택되는 금속 원자의 착체 화합물이 바람직하고, 이리듐(Ir), 오스뮴(Os), 구리(Cu) 및 백금(Pt)으로부터 선택되는 금속 원자의 오르토 메탈화 착체 화합물이 더욱 바람직하며, 오르토 메탈화 이리듐 착체

화합물이 더더욱 바람직하다.

[0114] 본원의 유기 전계 발광 소자에 포함되는 도판트로 하기 화학식 101 내지 103으로 표시되는 화합물을 사용할 수 있다.

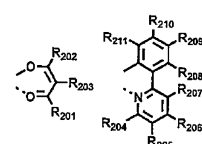
[0115] [화학식 101] [화학식 102] [화학식 103]



[0116]

상기 화학식 101 내지 103에서,

[0118] L은 하기 구조에서 선택되고;



[0119]

[0120] R₁₀₀은 수소, 중수소, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 또는 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬이며;

[0121] R₁₀₁ 내지 R₁₀₉ 및 R₁₁₁ 내지 R₁₂₃은 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 할로젠으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴, 시아노, 또는 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알콕시이고; R₁₀₆ 내지 R₁₀₉는 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있는데, 예를 들어 알킬로 치환 또는 비치환된 플루오렌, 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조티오펜, 또는 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조푸란 형성이 가능하며; R₁₂₀ 내지 R₁₂₃는 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있는데, 예를 들어 알킬 또는 아릴로 치환 또는 비치환된 퀴놀린 형성이 가능하며;

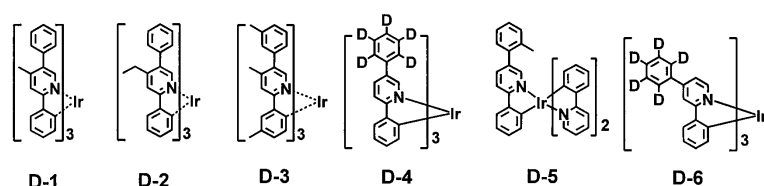
[0122] R₁₂₄ 내지 R₁₂₇은 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 또는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴이고; R₁₂₄ 내지 R₁₂₇은 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합고리를 형성할 수 있는데, 예를 들어 알킬로 치환 또는 비치환된 플루오렌, 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조티오펜, 또는 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조푸란 형성이 가능하며;

[0123] R₂₀₁ 내지 R₂₁₁은 각각 독립적으로 수소, 중수소, 할로젠, 할로젠으로 치환 또는 비치환된 (C1-C30)알킬, 치환 또는 비치환된 (C3-C30)시클로알킬, 또는 치환 또는 비치환된 (C6-C30)아릴이고, R₂₀₈ 내지 R₂₁₁은 인접 치환기가 서로 연결되어 치환 또는 비치환된 융합 고리를 형성할 수 있는데, 예를 들어 알킬로 치환 또는 비치환된 플루오렌, 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조티오펜, 또는 알킬로 치환 또는 비치환된 디벤조푸란 형성이 가능하며;

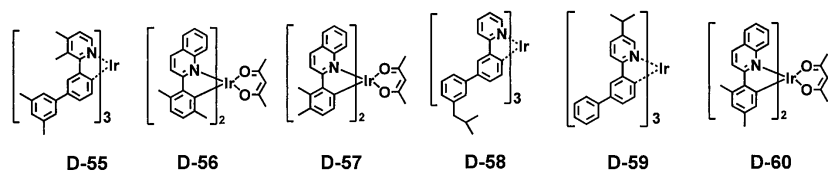
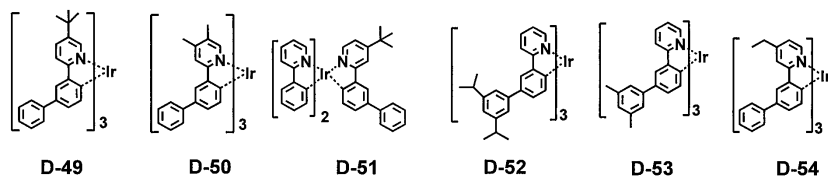
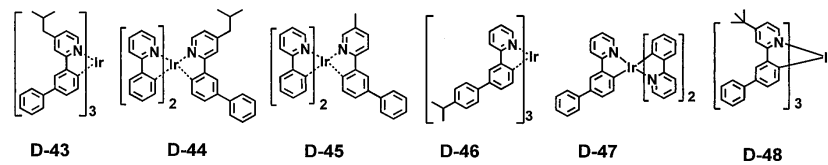
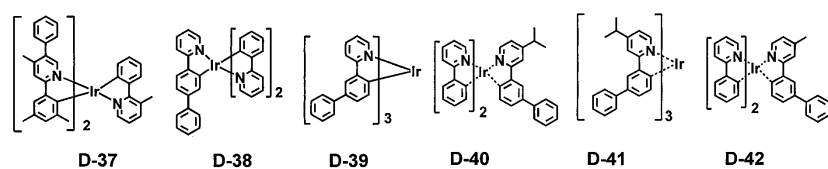
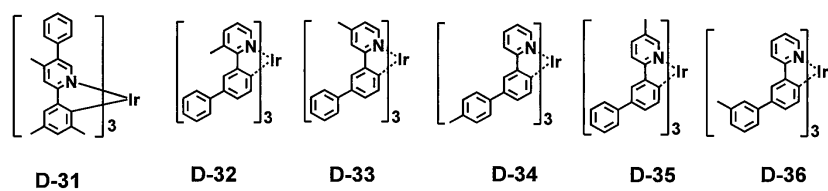
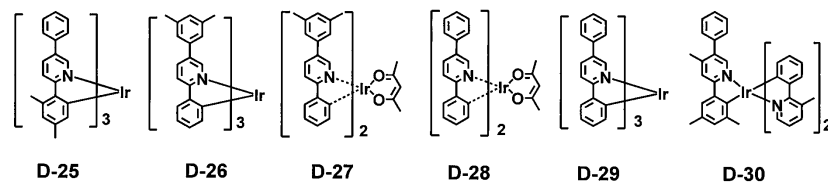
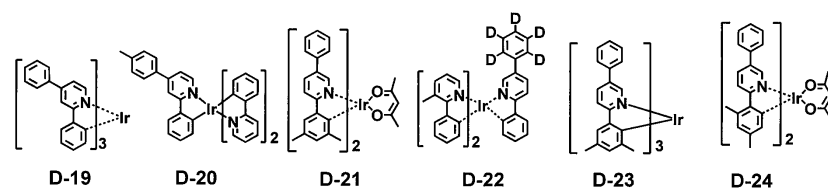
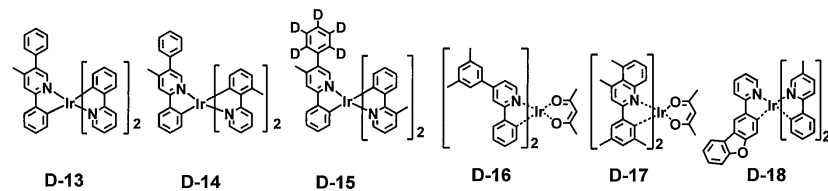
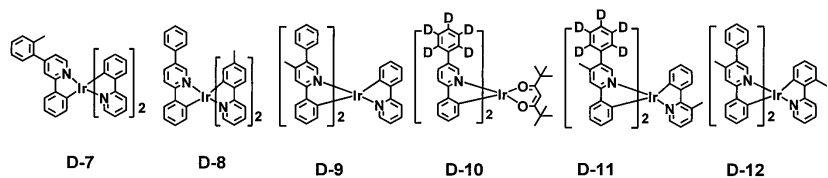
[0124] f 및 g는 각각 독립적으로 1 내지 3의 정수이며; f 또는 g가 각각 2 이상의 정수인 경우 각각의 R₁₀₀은 서로 동일하거나 상이할 수 있고;

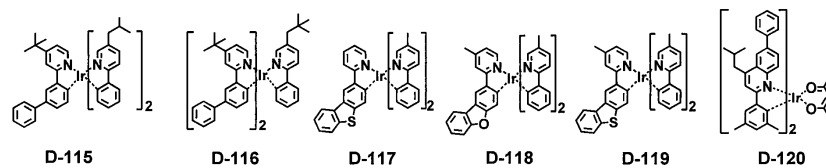
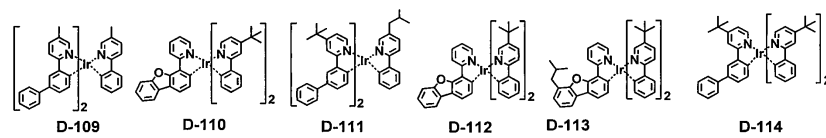
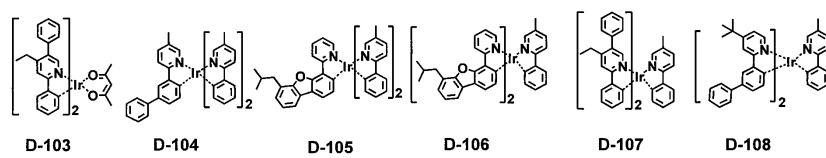
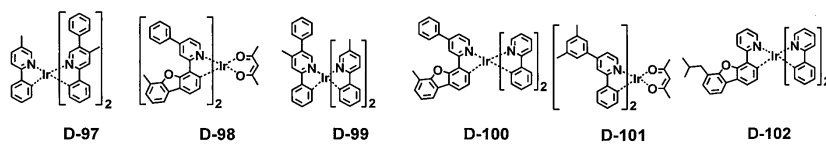
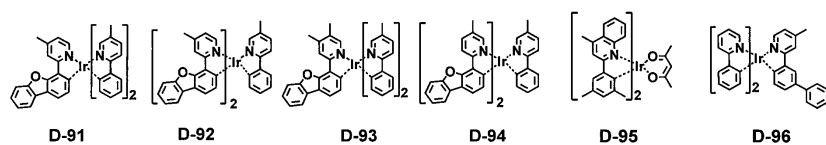
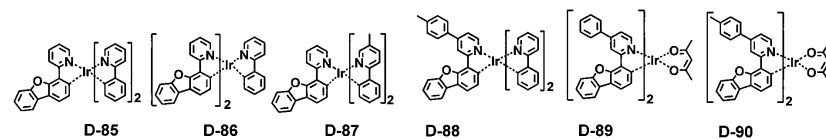
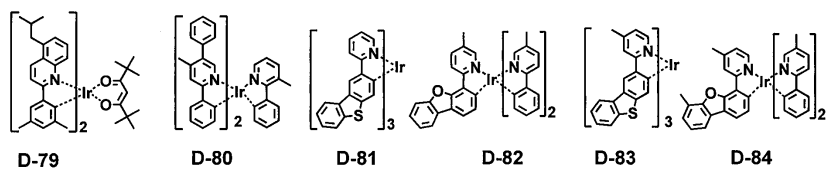
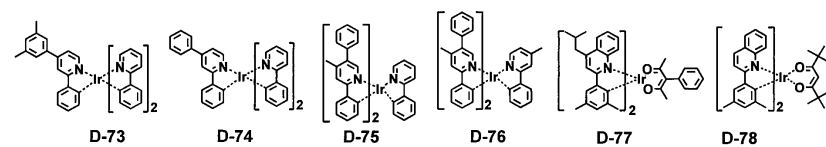
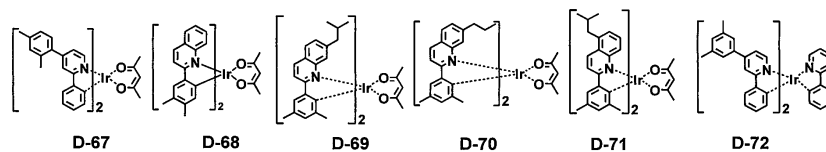
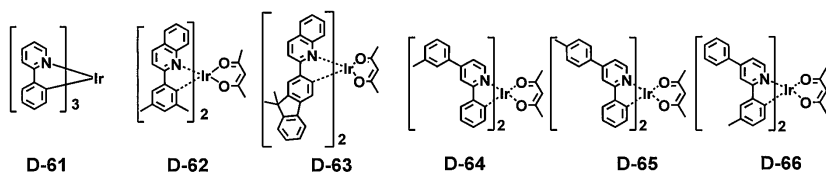
[0125] n은 1 내지 3의 정수이다.

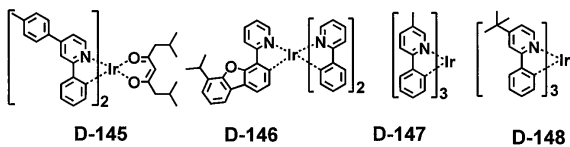
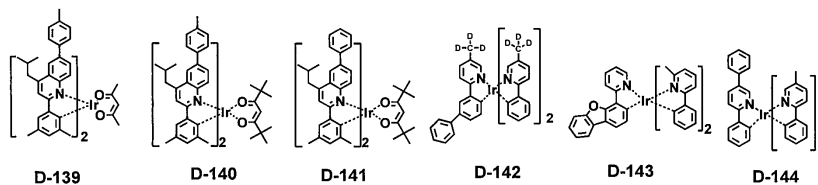
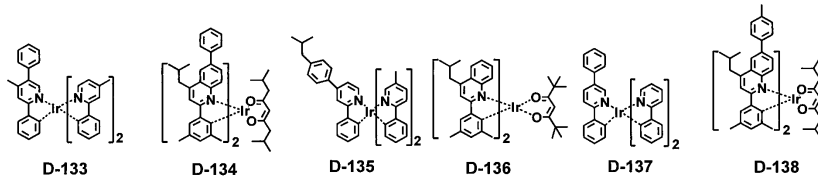
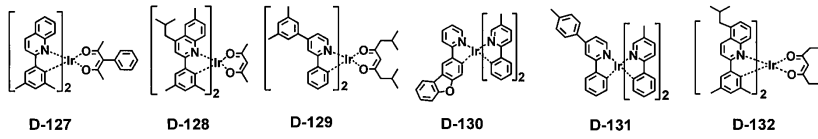
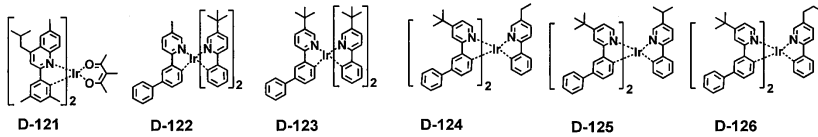
[0126] 상기 도판트 화합물의 구체적인 예는 다음과 같다.



[0127]







본원은 추가의 양태로 유기 전계 발광 소자 제조용 조성물을 제공할 수 있다. 상기 조성물은 호스트 재료 또는 정공 전달층 재료로서 본 발명의 화합물을 포함할 수 있다.

또한, 본원의 유기 전계 발광 소자는 제1 전극; 제2 전극; 및 상기 제1 전극과 제2 전극 사이에 개재되는 1층 이상의 유기물층을 가지며, 상기 유기물층은 발광층을 포함하며, 상기 발광층은 본 발명의 유기 전계 발광 소자용 조성물을 포함할 수 있다.

본원의 유기 전계 발광 소자는 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물을 포함하고, 이와 동시에 아릴아민계 화합물 또는 스티릴아릴아민계 화합물로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 화합물을 포함할 수 있다.

또한, 본원의 유기 전계 발광 소자에 있어서, 유기물층에 상기 화학식 1의 유기 전계 발광 화합물 이외에 1족, 2족, 4주기, 5주기 전이금속, 란타네움족 및 d-전이원소의 유기금속으로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 금속 또는 착체 화합물을 더 포함할 수도 있고, 나아가 상기 유기물층은 발광층 및 전하 생성층을 더 포함할 수 있다.

또한, 본 발명의 상기 유기 전계 발광 소자는 본 발명의 화합물 이외에 당업계에 알려진 청색, 적색 또는 녹색 발광 화합물을 포함하는 발광층 하나 이상을 더 포함함으로써 백색 발광을 할 수 있다. 또한, 필요에 따라, 황색 또는 오렌지색 발광층을 더 포함할 수도 있다.

본 발명의 유기 전계 발광 소자에 있어서, 한 쌍의 전극의 적어도 한쪽의 내측표면에, 칼코제나이드(chalcogenide)층, 할로젠화 금속층 및 금속 산화물층으로부터 선택되는 일층(이하, 이들을 “표면층”이라고 지칭함) 이상을 배치하는 것이 바람직하다. 구체적으로는, 발광 매체층 측의 양극 표면에 규소 및 알루미늄의 금속의 칼코제나이드(산화물을 포함한다)층을, 또한 발광 매체층 측의 음극 표면에 할로젠화 금속층 또는 금속 산화물층을 배치하는 것이 바람직하다. 이것에 의해 구동의 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, 할로젠화 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.

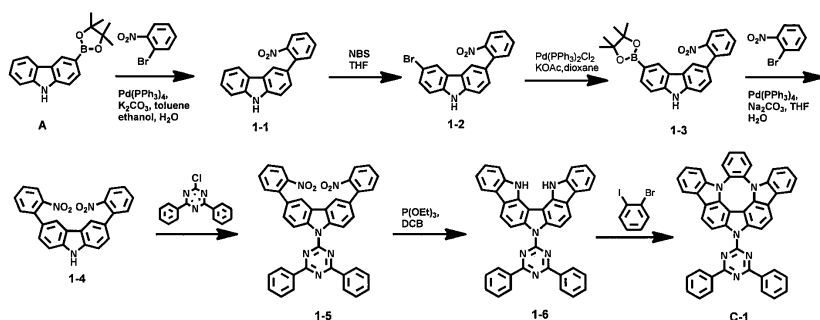
[0158] 또한, 본 발명의 유기 전계 발광 소자에 있어서, 이렇게 제조된 한 쌍의 전극의 적어도 한쪽의 표면에 전자 전달 화합물과 환원성 도판트의 혼합 영역 또는 정공 전달 화합물과 산화성 도판트의 혼합 영역을 배치하는 것도 바람직하다. 이러한 방식에 의해 전자 전달 화합물이 음이온으로 환원되므로 혼합 영역으로부터 발광 매체에 전자를 주입 및 전달하기 용이해진다. 또한, 정공 전달 화합물은 산화되어 양이온으로 되므로 혼합 영역으로부터 발광 매체에 정공을 주입 및 전달하기 용이해진다. 바람직한 산화성 도판트로서는 각종 루이스산 및 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 유기 전계 발광 소자를 제조할 수 있다.

[0159] 본 발명의 유기 전계 발광 소자의 각층의 형성은 진공 증착, 스퍼터링, 플라즈마, 이온 플레이팅 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.

[0160] 습식 성막법의 경우, 각 층을 형성하는 재료를 에탄올, 클로로포름, 테트라하이드로퓨란, 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.

[0161] 이하에서, 본 발명의 상세한 이해를 위하여 본 발명의 대표 화합물을 들어 본 발명에 따른 유기 전계 발광 화합물의 제조 방법 및 이의 물성을 나타내었다. 그러나, 본 발명은 하기의 예들에 한정되는 것은 아니다.

[0162] [실시예 1] 화합물 C-1의 제조



[0163]

[0164] 1) 화합물 1-1의 합성

[0165] 반응용기에 화합물 A (39 g, 132 mmol), 1-브로모-2-나이트로벤젠 (24 g, 120 mmol), 테트라키스(트리페닐포스핀)팔라듐 (7 g, 6.0 mmol), 탄산칼슘 (41 g, 300 mmol), 톨루엔 600 mL, 및 에탄올 140 mL 을 넣고, 증류수 140 mL를 첨가한 후, 120℃에서 5시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 회전 증발기로 톨루엔과 에탄올을 제거한 후, 염화메틸렌과 증류수로 추출한 뒤 유기층을 황산마그네슘으로 건조시켰다. 회전 증발기로 용매를 제거한 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 1-1 (34.4 g, 수율: 91 %)을 얻었다.

[0166]

[0167] 2) 화합물 1-2의 합성

[0167] 반응용기에 화합물 1-1 (34.4 g, 119 mmol) 및 테트라하이드로퓨란 500 mL 을 넣고 상온에서 교반한 후에 N-브로모숙신이미드(NBS) (23.3 g, 131 mmol)을 테트라하이드로퓨란 300 mL 에 완전히 녹여 첨가하였다. 실온에서 6시간 동안 교반한 후 반응이 끝나면 염화메틸렌과 증류수로 추출한 뒤 유기층을 황산마그네슘으로 건조시켰다. 회전 증발기로 용매를 제거한 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 1-2 (41 g, 수율: 94 %)를 얻었다.

[0168]

[0169] 3) 화합물 1-3의 합성

[0169] 반응용기에 화합물 1-2 (40 g, 109 mmol), 비스(피나콜라토)디보론 (36 g, 142 mmol), 디클로로(트리페닐포스핀)팔라듐 (3.8 g, 5.5 mmol), 포타슘아세테이트 (27 g, 273 mmol), 및 1,4-디옥산 700 mL 를 넣고, 160℃에서 6시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 실온으로 식힌 후 셀라이트 필터를 통해 고체를 제거하였다. 회전 증발기로 용매를 제거한 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 1-3 (36 g, 수율: 80 %)을 얻었다.

[0170]

[0171] 4) 화합물 1-4의 합성

[0171] 반응용기에 화합물 1-3 (45 g, 109 mmol), 1-브로모-2-나이트로벤젠 (26.4 g, 130.8 mmol), 테트라키스(트리페닐포스핀)팔라듐 (5.5 g, 6.3 mmol), 탄산나트륨 (18.3 g, 218 mmol), 및 테트라하이드로퓨란 1000 mL 을

넣고, 증류수 436 mL를 첨가한 후 100℃에서 4시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 회전 증발기로 테트라하이드로퓨란을 제거한 후, 염화메틸렌과 증류수로 추출한 뒤, 유기층을 황산마그네슘으로 건조시켰다. 회전 증발기로 용매를 제거한 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 **1-4** (34 g, 수율: 76 %)를 얻었다.

[0172] 5) 화합물 1-5의 합성

[0173] 반응용기에 화합물 **1-4** (10 g, 24.4 mmol), 염화비페닐트리아진 (7.84 g, 29.3 mmol), 탄산칼륨 (10.1 g, 73.2 mmol), 4-디메틸아미노피리딘 (2.98 g, 24.4 mmol), 및 디메틸포름아마이드 244 mL 를 넣고, 100℃에서 5시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 실온으로 식힌 후 반응 용액에 메탄올 200 mL, 및 증류수 400 mL를 넣어 반응을 종료하고, 필터를 통하여 고체 화합물을 얻었다. 얻어진 고체 화합물을 건조시킨 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 **1-5** (11 g, 수율: 69 %)를 얻었다.

[0174] 6) 화합물 1-6의 합성

[0175] 반응용기에 화합물 **1-5** (9.5 g, 14.8 mmol), 트리에틸포스파이트 70 mL, 및 1,2-디클로로벤젠 100 mL 를 넣고, 200℃에서 5시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 감압증류하여 용매를 제거한 후, 증류수로 씻어주고 에틸 아세테이트로 추출한 뒤 유기층을 황산마그네슘으로 건조시킨 후, 회전 증발기로 용매를 제거하였다. 이 후 에틸 아세테이트 및 메탄올로 재결정하여 화합물 **1-6** (5.2 g, 수율: 61 %)을 얻었다.

[0176] 7) 화합물 C-1의 합성

[0177] 반응용기에 화합물 **1-6** (14 g, 24.3 mmol), 1-브로모-2-아이오도벤젠 (7 g, 29.2 mmol), 구리 (1.54 g, 24.3 mmol), 탄산칼륨 (13.4g, 97.2 mmol), 및 1,2-디클로로벤젠 300 mL 를 넣고, 200℃에서 8시간 동안 교반하였다. 반응이 끝나면 감압증류하여 용매를 제거 후, 컬럼 크로마토그래피로 정제하였다. 이 후, 톨루엔으로 재결정하여 화합물 **C-1** (4.3g, 수율: 27%)을 얻었다.

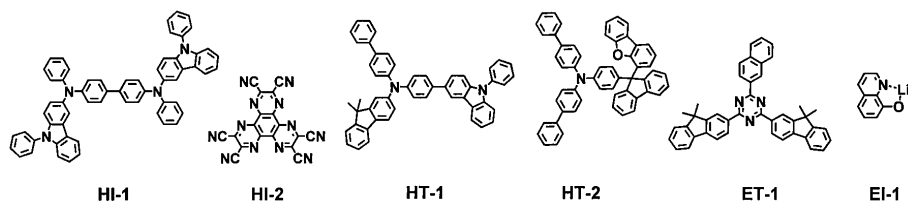
	MW	UV	PL	M.P.
C-1	650.75	336nm	486nm	324℃

[0178]

[0179] 이하에서, 본 발명의 상세한 이해를 위하여 본 발명의 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자의 발광 특성을 설명한다. 그러나, 본원은 하기의 예들에 한정되는 것은 아니다.

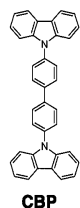
[0180] [소자 제조에 1-1] 호스트로서 본원에 따른 화합물을 포함하는 OLED 소자 제조

[0181] 본 발명의 유기 전계 발광 화합물을 이용하여 OLED 소자를 제조하였다. 우선, OLED용 글래스 (지오마텍사 제조) 기판 상의 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 ITO 기판을 장착한 후, 진공 증착 장비 내의 셀에 화합물 **HI-1**을 넣고 챔버 내의 진공도가 10^{-6} torr에 도달할 때까지 배기시킨 후, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 ITO 기판 위에 80 nm 두께의 제1 정공 주입층을 증착하였다. 이어서, 진공 증착 장비 내의 다른 셀에 화합물 **HI-2**를 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제1 정공 주입층 위에 5 nm 두께의 제2 정공 주입층을 증착하였다. 이어서, 진공 증착 장비 내의 다른 셀에 화합물 **HT-1**을 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제2 정공 주입층 위에 10 nm 두께의 제1 정공 전달층을 증착하였다. 이어서, 진공 증착 장비 내의 다른 셀에 화합물 **HT-2**를 넣고, 셀에 전류를 인가하여 증발시켜 제1 정공 전달층 위에 30 nm 두께의 제2 정공 전달층을 증착하였다. 정공 주입층 및 정공 전달층을 형성시킨 후, 그 위에 발광층을 다음과 같이 증착시켰다. 진공 증착 장비 내의 한 셀에는 호스트로서 화합물 **C-1**을 넣고, 또 다른 셀에는 도판트로서 화합물 **D-74**를 넣은 후, 동시에 도판트 물질은 다른 속도로 증발시켜 호스트와 도판트의 합계량에 대해 도판트를 10 중량 %의 양으로 도핑함으로써 상기 제2 정공 전달층 위에 40 nm 두께의 발광층을 증착하였다. 이어서, 또 다른 셀 두 군데에 화합물 **ET-1**과 화합물 **EI-1**을 각각 4:6의 속도로 증발시켜 상기 발광층 위에 35 nm 두께의 전자 전달층을 증착하였다. 이어서, 전자 주입층으로 화합물 **EI-1**을 상기 전자 전달층 위에 2 nm 두께로 증착한 후, 다른 진공 증착 장비를 이용하여 Al 음극을 상기 전자 주입층 위에 80 nm의 두께로 증착하여 OLED 소자를 제조하였다. 재료 별로 각 화합물은 10^{-6} torr 하에서 진공 승화 정제하여 사용하였다.



[비교예 1-1] 호스트로서 종래의 발광 재료를 이용한 OLED 소자 제조

호스트로서 하기의 화합물 CBP를 사용하여 증착한 것 외에는 소자 제조에 1-1과 동일한 방법으로 OLED 소자를 제조하였다.



이상과 같이 제조된 유기 전계 발광 소자의 10 mA/cm^2 기준의 구동 전압, 발광 효율, 전력 효율 및 CIE 색 좌표를 하기 표 1에 나타내었다.

[표 1]

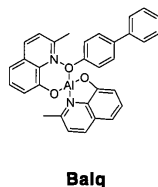
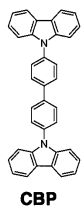
	호스트	전압 [V]	발광효율 [cd/A]	전력효율 [lm/W]	색 좌표 (x, y)
소자 제조에 1-1	C-1	4.4	72	52	0.430, 0.557
비교예 1-1	CBP	8.6	51	18	0.413, 0.570

[소자 제조에 2-1] 호스트로서 본원에 따른 화합물을 포함하는 OLED 소자 제조

도판트로서 화합물 D-1을 사용한 것 외에는 소자 제조에 1-1과 동일한 방법으로 OLED 소자를 제조하였다.

[비교예 2-1] 호스트로서 종래의 발광 재료를 이용한 OLED 소자 제조

발광 재료로서 호스트에는 하기의 화합물 CBP, 도판트로는 화합물 D-1을 사용하여 제2 정공 전달층 위에 40 nm 두께의 발광층을 증착하고, 정공 차단층으로 하기의 화합물 Balq를 10 nm 두께로 증착한 후 이어서, 또 다른 셀 두 군데에 화합물 ET-1과 화합물 EI-1을 4:6의 속도로 증발시켜 발광층 위에 25 nm 두께의 전자 전달층을 증착한 것 외에는 소자 제조에 1-1과 동일한 방법으로 OLED 소자를 제조하였다.



이상과 같이 제조된 유기 전계 발광 소자의 1,000 nits 휘도 기준의 구동 전압, 발광 효율, 전력 효율, 및 CIE 색 좌표를 하기 표 2에 나타내었다.

[표 2]

	호스트	전압 [V]	발광효율 [cd/A]	전력효율 [lm/W]	색좌표 (x,y)
소자 제조에 2-1	C-1	3.2	52.3	51.3	0.320, 0.659
비교예 2-1	CBP	5.5	43.2	24.7	0.304, 0.669

상기 소자 제조에 및 비교예로부터, 본원의 유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자는 종래의

유기 전계 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자에 비하여 구동 전압이 낮고, 전력 효율 및 발광 효율이 우수한 특성을 가짐을 확인할 수 있다.

专利名称(译)	标题：有机电致发光化合物和含有它的有机电致发光器件		
公开(公告)号	KR1020170070826A	公开(公告)日	2017-06-22
申请号	KR1020160165715	申请日	2016-12-07
[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)	룸엔드하스전자재료코리아유한회사		
[标]发明人	OH HONG SE 오홍세 LEE SU HYUN 이수현		
发明人	오홍세 이수현		
IPC分类号	C09K11/06 C07D251/12 C07D403/04 C07D487/22 H01L51/00 H01L51/50		
代理人(译)	张本勋		
优先权	1020150178275 2015-12-14 KR		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明涉及有机电致发光化合物和包含该化合物的有机电致发光器件。
根据本发明的有机电致发光化合物可以提供具有低驱动电压和/或低功率效率和/或高发光效率的有机电致发光器件。

