



(19) 대한민국특허청(KR)
 (12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2011-0121147
 (43) 공개일자 2011년11월07일

(51) Int. Cl.

C09K 11/06 (2006.01) H01L 51/50 (2006.01)

(21) 출원번호 10-2010-0040610

(22) 출원일자 2010년04월30일

심사청구일자 없음

(71) 출원인

다우어드밴스드디스플레이머티리얼 유한회사

충청남도 천안시 서북구 백석동 735-2

(72) 발명자

김영길

경기도 안양시 동안구 평안동 초원 성원아파트
104-303

김치식

서울특별시 마포구 창전동 태영데시앙아파트 105
동 1104호

(뒷면에 계속)

(74) 대리인

박창희, 권오식

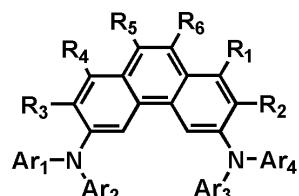
전체 청구항 수 : 총 10 항

(54) 신규한 유기 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자

(57) 요 약

본 발명은 신규한 유기 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자 및 유기 태양전지에 관한 것으로, 상세하게는 본 발명에 따른 유기 발광 화합물을 하기 화학식 1로 표시되는 것을 특징으로 한다.

[화학식 1]



상기 Ar₁ 내지 Ar₄ 및 R₁ 내지 R₆는 발명의 상세한 설명에 기재된 바와 같다.

본 발명에 따른 유기 발광 화합물은 청색의 발광효율이 좋고 재료의 수명특성이 뛰어나 소자의 구동수명이 매우 양호한 OLED 소자를 제조할 수 있는 장점이 있다.

(72) 발명자

조영준

서울시 성북구 돈암동 15-1 삼성아파트 101-1111

권혁주

서울특별시 광진구 구의3동 현대2차 아파트
206-701

김성민

서울시 양천구 목1동 목동트라팰리스 EB-1003

김봉옥

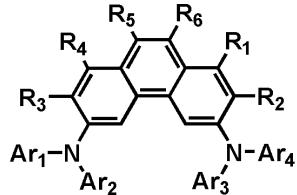
서울시 강남구 삼성동 4번지 한솔아파트 101-1108

특허청구의 범위

청구항 1

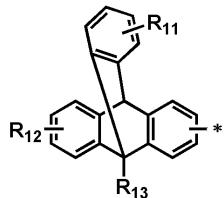
하기 화학식 1로 표시되는 유기 발광 화합물.

[화학식 1]



[상기 화학식 1에서,

Ar_1 내지 Ar_4 는 서로 독립적으로 (C6-C30)아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 (C2-C30)헥테로아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헥테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알



킬, 아다만틸, (C7-C30)바이사이클로알킬 또는

이거나, Ar_1 과 Ar_2 는 및 Ar_3 과 Ar_4 는 각각 방

향족고리 또는 헥테로방향족고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며, 상기 알킬렌의 탄소원자는 NR_{21} , O, S 또는 $\text{SiR}_{22}\text{R}_{23}$ 으로 더 치환될 수 있고;

R_1 내지 R_6 및 R_{11} 내지 R_{13} 은 각각 독립적으로 수소, (C1-C30)알킬, (C3-C30)사이클로알킬, (C6-C30)아릴, (C2-C30)헥테로아릴, (C1-C30)알콕시, (C6-C30)아릴옥시, 모노 또는 디(C1-C30)알킬아미노, 모노 또는 디(C6-C30)아릴아미노, (C6-C30)아릴(C1-C30)알킬아미노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴이고;

R_{21} 내지 R_{23} 은 서로 독립적으로 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, 모폴리노, 티오모폴리노, 피페리디노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헥테로시클로알킬, (C3-C30)시클로알킬, 아다만틸, 할로젠, 시아노, (C6-C30)아릴, (C2-C30)헥테로아릴, (C1-C30)트리알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴이거나, R_{22} 와 R_{23} 은 융합고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며;

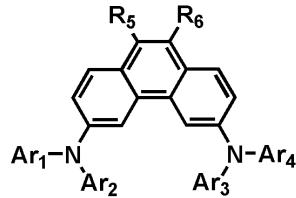
상기 R_1 내지 R_6 의 알킬기, 사이클로알킬기, 아릴, 헥테로아릴, 알콕시, 아릴옥시, 알킬아미노, 아릴아미노, 아릴알킬아미노, 트리알킬실릴, 디알킬아릴실릴 또는 트리아릴실릴; Ar_1 내지 Ar_4 의 아릴, 헥테로아릴, 헥테로사이클로알킬, 사이클로알킬, 아다만틸 또는 바이사이클로알킬; Ar_1 과 Ar_2 가 Ar_3 과 Ar_4 가 각각 연결되어 형성된 융합고리; R_{21} 내지 R_{23} 의 알킬, 할로알킬, 알콕시, 모폴리노, 티오모폴리노, 피페리디노, 헥테로시클로알킬, 시클로알킬, 아다만틸, 아릴, 헥테로아릴, 트리알킬실릴, 디알킬아릴실릴 또는 트리아릴실릴은 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C1-C30)알킬티오, 피페리디노, 모폴리노, 티오모폴리노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헥테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알킬, 할로젠, 시아노, 나이트로, 하이드록시, (C6-C30)아릴, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C2-C30)헥테로아릴, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로부터 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있다.]

청구항 2

제 1항에 있어서,

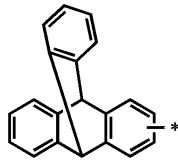
하기 화학식 2로 표시되는 유기 발광 화합물.

[화학식 2]



[상기] R_5 및 R_6 은 각각 독립적으로 수소, (C6-C30)아릴 또는 (C2-C30)헥테로아릴이고;

Ar_1 내지 Ar_4 는 서로 독립적으로 (C6-C30)아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 (C2-C30)헥테로아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헥테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알



킬, 아다만틸, (C7-C30)바이사이클로알킬 또는 이거나, Ar_1 과 Ar_2 는 및 Ar_3 과 Ar_4 는 각각 방향 족고리 또는 헥테로방향족고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며, 상기 알킬렌의 탄소원자는 NR_{21} , O, S 또는 $SiR_{22}R_{23}$ 으로 더 치환될 수 있고;

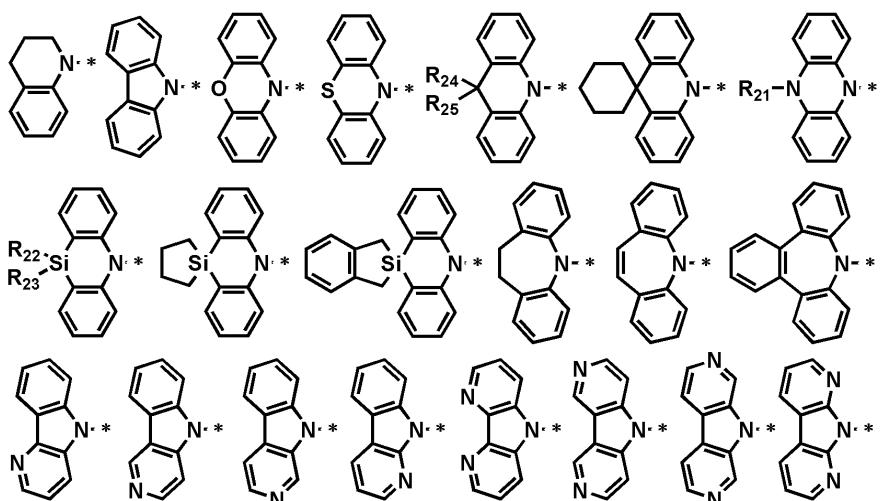
R_{21} 내지 R_{23} 은 서로 독립적으로 (C1-C30)알킬 또는 (C6-C30)아릴이거나, R_{22} 와 R_{23} 은 융합고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며;

상기 R_5 및 R_6 의 아릴 또는 헥테로아릴; Ar_1 내지 Ar_4 의 아릴, 헥테로아릴, 헥테로사이클로알킬, 사이클로알킬, 아다만틸 또는 바이사이클로알킬; Ar_1 과 Ar_2 가 Ar_3 과 Ar_4 가 각각 연결되어 형성된 융합고리; R_{21} 내지 R_{23} 의 알킬 또는 아릴은 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C1-C30)알킬티오, 피페리디노, 모폴리노, 티오모폴리노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헥테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알킬, 할로겐, 시아노, 나이트로, 하이드록시, (C6-C30)아릴, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C2-C30)헥테로아릴, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로부터 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있다.]

청구항 3

제 2항에 있어서,

상기 Ar_1 - N - $*$ 및 Ar_3 - N - $*$ 는 서로 독립적으로 하기 구조에서 선택되는 것을 특징으로 하는 유기 발광 화합물.

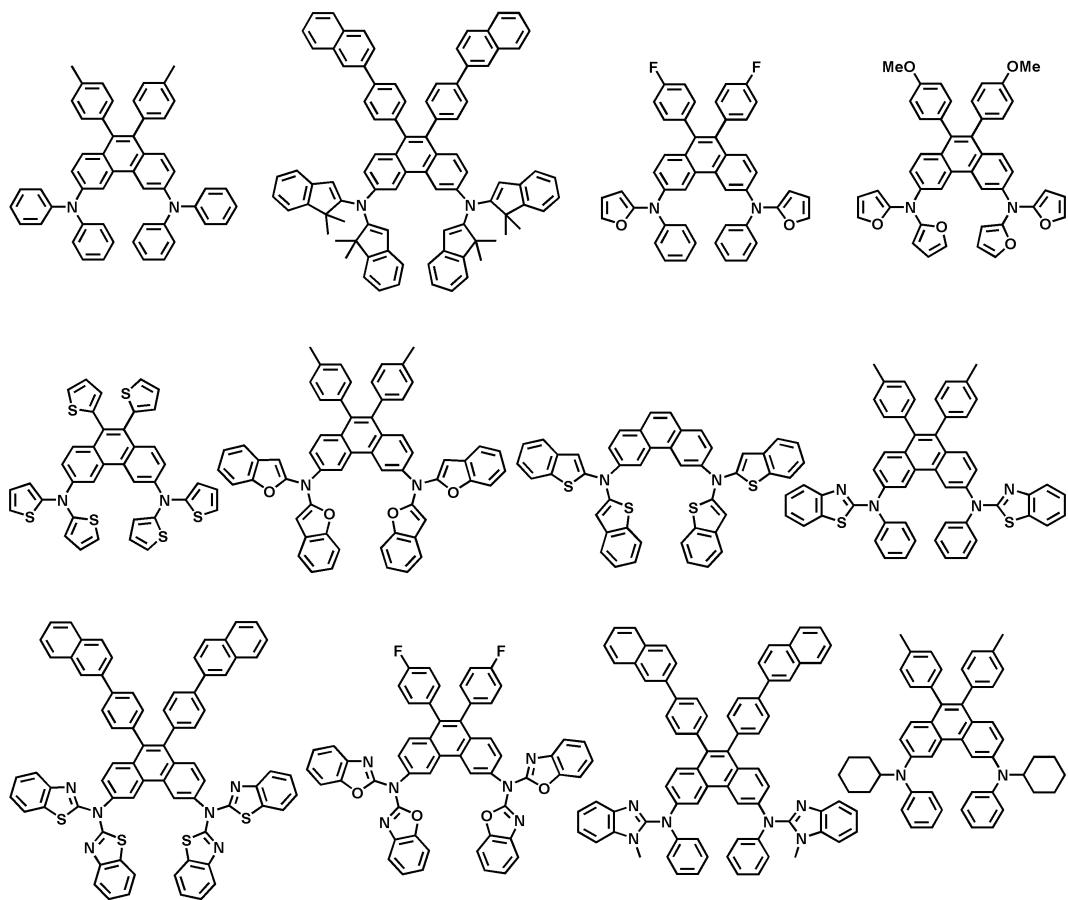


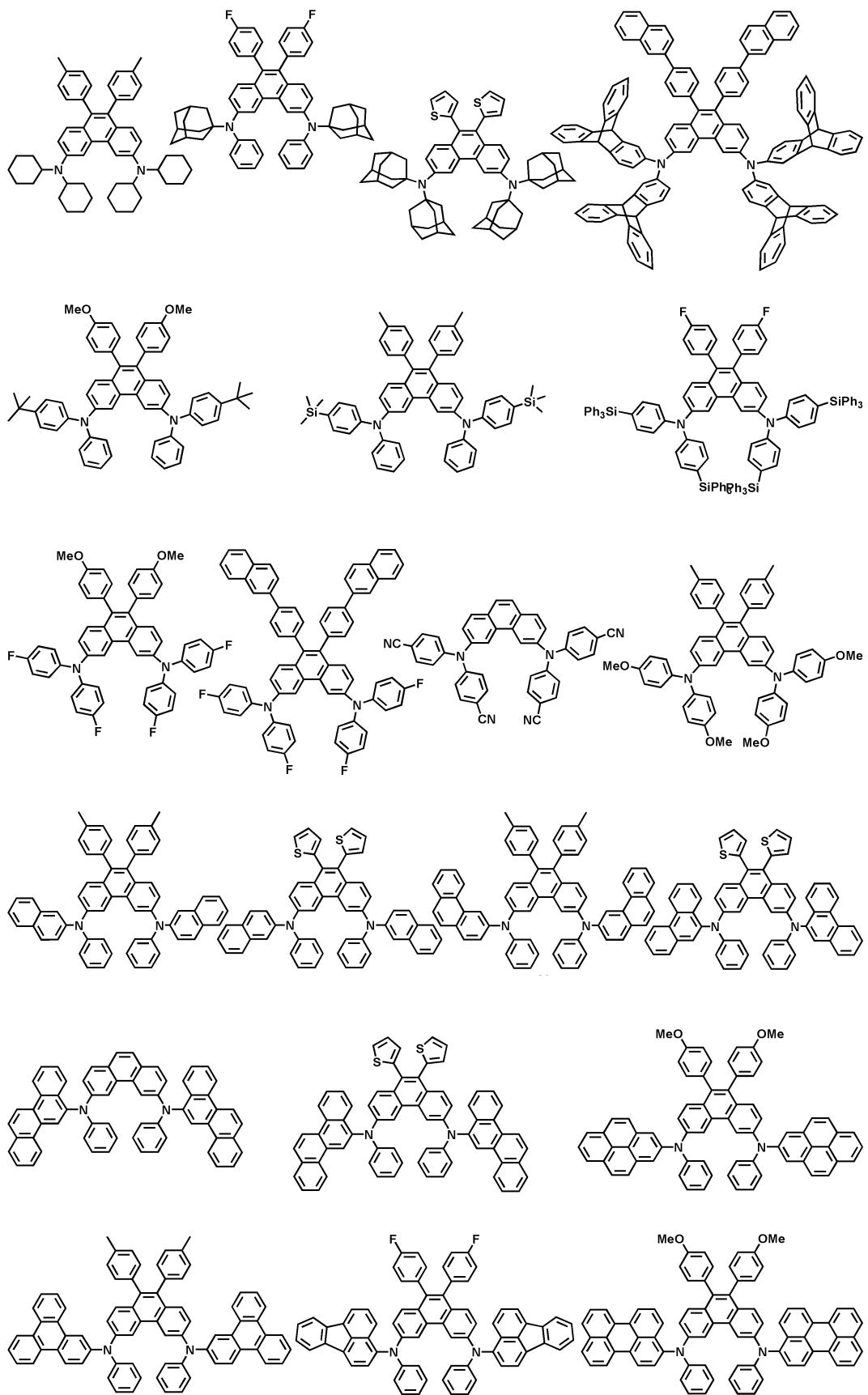
[R_{21} 내지 R_{25} 은 서로 독립적으로 (C1-C60) 알킬 또는 (C6-C60) 아릴이다.]

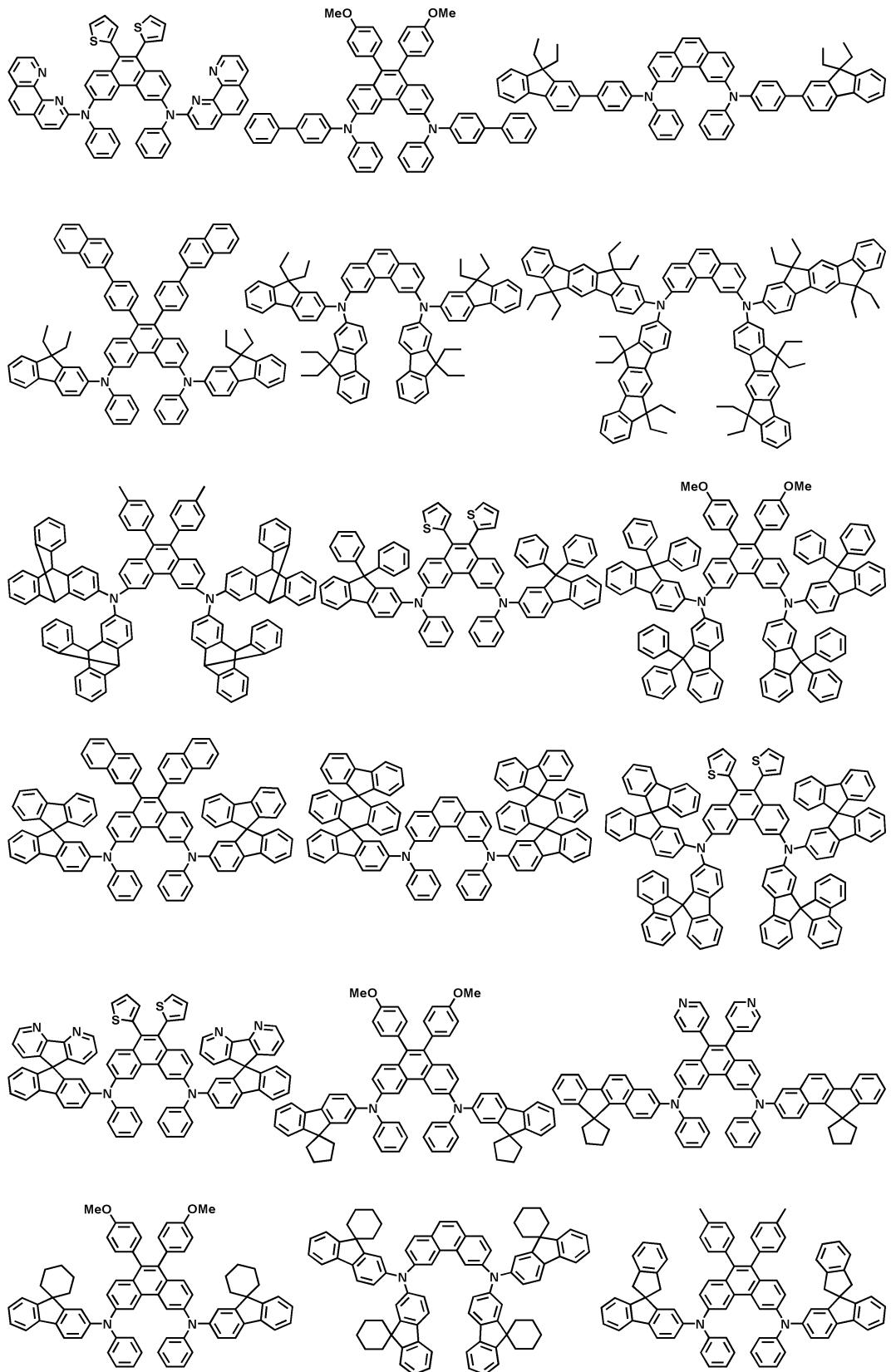
청구항 4

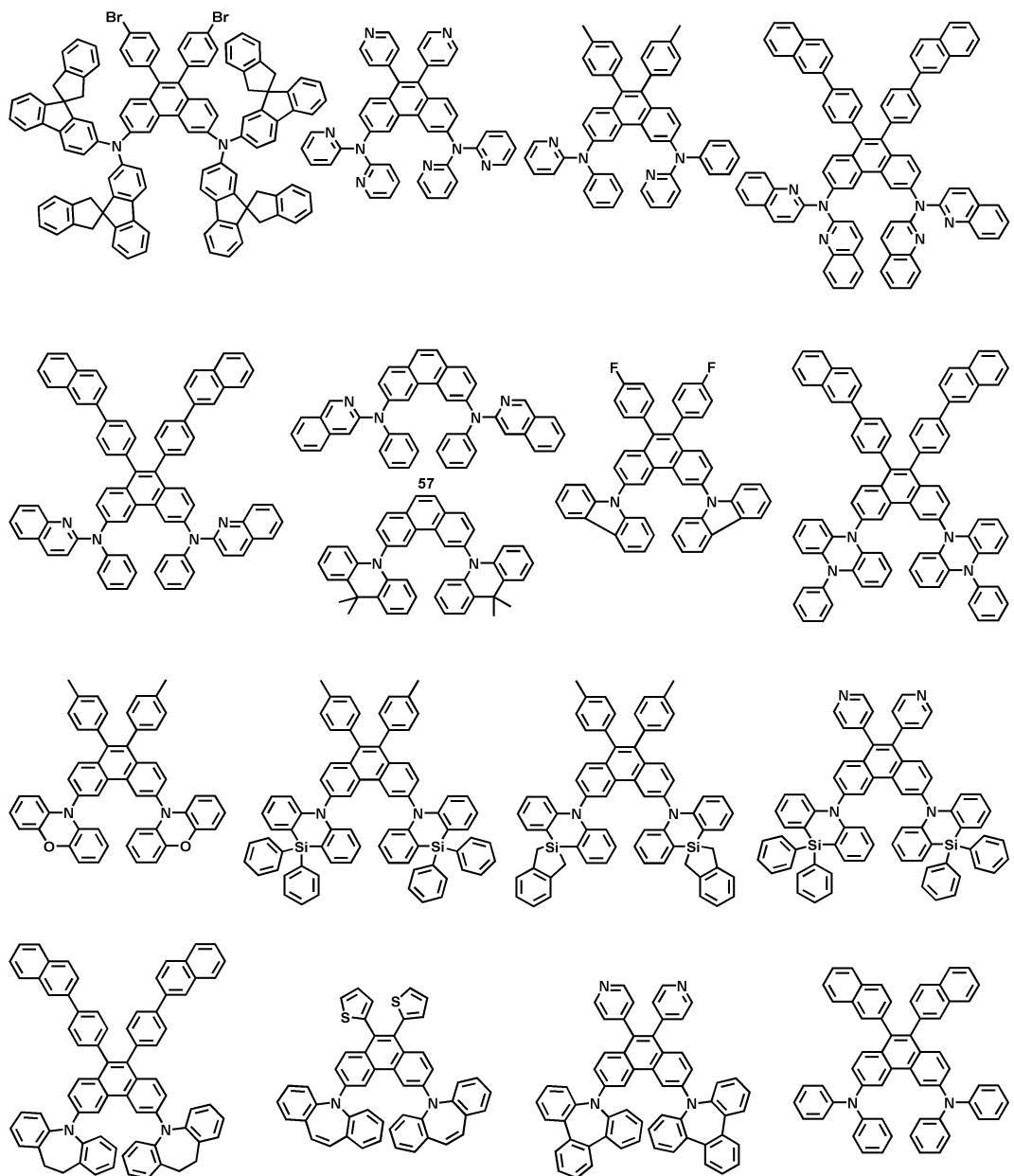
제 1항에 있어서,

하기 화합물로부터 선택되는 것을 특징으로 하는 유기 발광 화합물.









청구항 5

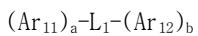
제 1항 내지 제4항에서 선택되는 어느 한 항에 따른 유기발광화합물을 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 소자.

청구항 6

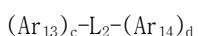
제 5항에 있어서,

상기 유기 발광 소자는 제1전극; 제2전극; 및 상기 제1전극과 제2전극 사이에 개재되는 1층 이상의 유기물층으로 이루어져 있으며, 상기 유기물층은 상기 유기 발광 화합물 하나 이상과 하기 화학식 3 또는 화학식 4의 화합물에서 선택되는 호스트 하나 이상을 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 소자.

[화학식 3]



[화학식 4]



[상기 화학식 3 및 화학식 4에서,

L₁는 (C6-C30)아릴렌 또는 (C4-C30)헥테로아릴렌이고;

L₂는 안트라세닐렌이며;

Ar₁₁ 내지 Ar₁₄은 서로 독립적으로 수소, 중수소, (C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, 할로겐, (C4-C30)헥테로아릴, (C5-C30)시클로알킬 또는 (C6-C30)아릴이고, 상기 Ar₁₁ 내지 Ar₁₄의 시클로알킬, 아릴 또는 헥테로아릴은 중수소, (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C3-C30)시클로알킬, 할로겐, 시아노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상이 치환되거나 치환되지 않은 (C6-C30)아릴 또는 (C4-C30)헥테로아릴, 중수소, (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C3-C30)시클로알킬, 할로겐, 시아노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로 이루어지는 군에서 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있고;

a, b, c 및 d는 서로 독립적으로 0 내지 4의 정수이다.]

청구항 7

제 6항에 있어서,

상기 유기물층에 아릴아민계 화합물 또는 스티릴아릴아민계 화합물로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 화합물 또는 1족, 2족, 4주기, 5주기 전이금속, 란탄계열금속 및 d-전이원소의 유기금속으로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 금속을 더 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 소자.

청구항 8

제 6항에 있어서,

상기 유기물층에 청색, 적색 또는 녹색 발광을 하는 유기발광층 하나 이상을 동시에 포함하여 백색 발광을 하는 유기 발광 소자.

청구항 9

제 6항에 있어서,

상기 유기물층은 발광층 및 전하생성층을 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 발광 소자.

청구항 10

제 6항에 있어서,

한 쌍의 전극중 하나 이상의 내측표면에 환원성 도판트(dopant)와 유기물의 혼합 영역, 또는 산화성 도판트와 유기물의 혼합 영역이 배치되는 것을 특징으로 하는 유기 발광 소자.

명세서

기술 분야

[0001]

본 발명은 신규한 유기 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자에 관한 것으로, 보다 구체적으로는 청색 발광 재료로서 사용되는 신규한 유기 발광 화합물 및 이를 도판트로서 채용하고 있는 유기 발광 소자에 관한 것이다.

배경 기술

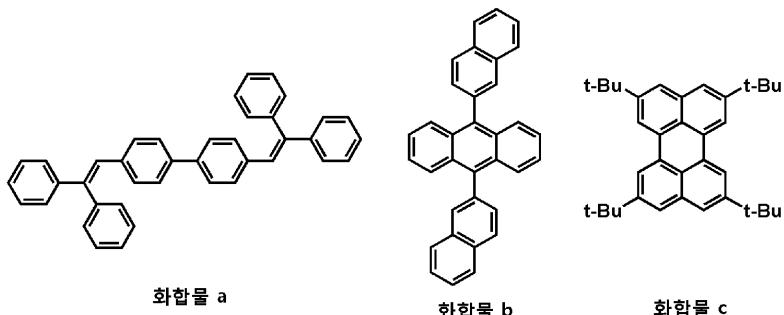
[0002]

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

[0003] 유기 EL 소자에서 발광 효율, 수명 등의 성능을 결정하는 가장 중요한 요인은 발광 재료로서, 이러한 발광 재료에 요구되는 몇 가지 특성으로는 고체상태에서 형광 양자 수율이 커야하고, 전자와 정공의 이동도가 높아야 하며, 진공 증착시 쉽게 분해되지 않아야 하고, 균일한 박막을 형성, 안정해야한다.

[0004] 유기 발광 재료는 크게 고분자 재료와 저분자 재료로 나눌 수 있는데, 저분자 계열의 재료는 분자 구조 면에서 금속 착화합물과 금속을 포함하지 않는 순수 유기 발광 재료가 있다. 이러한 발광 재료로는 트리스(8-퀴놀리놀라토)알루미늄 착제 등의 킬레이트 착제, 쿠마린 유도체, 테트라페닐부타디엔 유도체, 비스타이릴아릴렌 유도체, 옥사다이아졸 유도체 등의 발광 재료가 알려져 있고, 이들로부터는 청색에서 적색까지의 가시 영역 발광을 얻을 수 있다고 보고되었고 컬러 표시 소자의 실현이 기대되고 있다.

[0005] 한편, 청색 재료의 경우, 이데미쓰-고산의 DPVBi(화합물 a) 이후로 많은 재료들이 개발되어 상용화되어 있으며, 이데미쓰-고산의 청색 재료 시스템과 코닥의 디나프틸안트라센(dinaphthalanthracen, 화합물 b), 테트라(t-부틸)페닐렌(tetra(t-butyl)perlyene, 화합물 c) 시스템 등이 알려져 있으나, 아직도 많은 연구 개발이 이루어져야 할 것으로 판단된다. 현재까지 가장 효율이 좋다고 알려진 이데미쓰-고산의 디스트릴(distryl)화합물의 시스템은 파워 효율의 경우, 6 lm/W이고, 소자 수명이 30,000 시간 이상으로 좋기는 하나, 구동 시간에 따른 색순도의 저하로 인하여 풀컬러 디스플레이에 적용했을 때, 수명이 불과 수천시간에 불과하다. 청색 발광은 발광 파장이 장파장 쪽으로 조금만 이동해도 발광 효율 측면에서는 유리해지나, 순청색을 만족시키지 못해 고품위의 디스플레이에는 적용이 쉽지 않은 문제점을 갖고 있으며, 색순도, 효율 및 열안정성에 문제가 있어 연구 개발이 시급한 부분이라고 하겠다.



[0006]

발명의 내용

해결하려는 과제

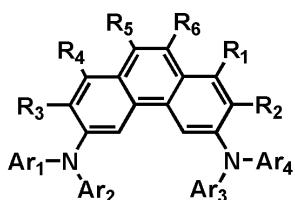
[0007] 따라서, 본 발명자들은 종래의 문제점을 해결하기 위하여 노력한 결과, 발광효율이 뛰어나고 수명이 획기적으로 개선된 유기 발광 소자를 실현하기 위한 새로운 발광 화합물을 발명하게 되었다. 본 발명의 목적은 상기한 문제점을 해결하기 위하여 기존의 도판트 재료보다 발광 효율 및 소자 수명이 좋으며, 적절한 색좌표를 갖는 우수한 골격의 유기 발광 화합물 및 이를 발광재료로서 채용하는 고효율 및 장수명의 유기 발광 소자를 제공하는 것이다.

과제의 해결 수단

[0008] 본 발명은 신규한 유기 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기 발광 소자에 관한 것으로서, 본 발명에 따른 유기 발광 화합물은 하기 화학식 1로 표시되는 화합물로, 청색 발광 효율이 좋고 재료의 색순도 및 수명특성이 뛰어나 구동수명이 매우 우수한 OLED 소자를 제조할 수 있는 장점이 있다.

[0009]

[화학식 1]



[0010]

[상기 화학식 1에서,

[0012] Ar_1 내지 Ar_4 는 서로 독립적으로 (C6-C30)아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 (C2-C30)헤테로아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헤테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알



킬, 아다만틸, (C7-C30)바이사이클로알킬 또는

이거나, Ar_1 와 Ar_2 는 및 Ar_3 와 Ar_4 는 각각 방향족고리 또는 헤테로방향족고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며, 상기 알킬렌의 탄소원자는 NR_{21} , O, S 또는 $\text{SiR}_{22}\text{R}_{23}$ 으로 더 치환될 수 있고;

[0013] R_1 내지 R_6 및 R_{11} 내지 R_{13} 은 각각 독립적으로 수소, (C1-C30)알킬, (C3-C30)사이클로알킬, (C6-C30)아릴, (C2-C30)헤테로아릴, (C1-C30)알콕시, (C6-C30)아릴옥시, 모노 또는 디(C1-C30)알킬아미노, 모노 또는 디(C6-C30)아릴아미노, (C6-C30)아릴(C1-C30)알킬아미노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴이고;

[0014] R_{21} 내지 R_{23} 은 서로 독립적으로 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, 모폴리노, 티오모폴리노, 피페리디노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헤테로시클로알킬, (C3-C30)시클로알킬, 아다만틸, 할로젠, 시아노, (C6-C30)아릴, (C2-C30)헤테로아릴, (C1-C30)트리알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴이거나, R_{22} 와 R_{23} 은 융합고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며;

[0015] 상기 R_1 내지 R_6 의 알킬기, 사이클로알킬기, 아릴, 헤테로아릴, 알콕시, 아릴옥시, 알킬아미노, 아릴아미노, 아릴알킬아미노, 트리알킬실릴, 디알킬아릴실릴 또는 트리아릴실릴; Ar_1 내지 Ar_4 의 아릴, 헤테로아릴, 헤테로사이클로알킬, 사이클로알킬, 아다만틸 또는 바이사이클로알킬; Ar_1 와 Ar_2 가 Ar_3 와 Ar_4 가 각각 연결되어 형성된 융합고리; R_{21} 내지 R_{23} 의 알킬, 할로알킬, 알콕시, 모폴리노, 티오모폴리노, 피페리디노, 헤테로시클로알킬, 시클로알킬, 아다만틸, 아릴, 헤테로아릴, 트리알킬실릴, 디알킬아릴실릴 또는 트리아릴실릴은 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C1-C30)알킬티오, 피페리디노, 모폴리노, 티오모폴리노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 헤테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알킬, 할로젠, 시아노, 나이트로, 하이드록시, (C6-C30)아릴, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C2-C30)헤테로아릴, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로부터 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있다.]

[0016] 본 발명에 기재된 “알킬”, “알콕시” 및 그 외 “알킬” 부분을 포함하는 치환체는 직쇄 또는 분쇄 형태를 모두 포함한다. 본 발명에 기재된 「아릴」은 하나의 수소 제거에 의해서 방향족 탄화수소로부터 유도된 유기 라디칼로, 각 고리에 적절하게는 4 내지 7개, 바람직하게는 5 또는 6개의 고리원자를 포함하는 단일 또는 융합고리계를 포함한다. 구체적인 예로 페닐, 나프틸, 비페닐, 안트릴, 인데닐(indenyl), 플루오레닐, 페난트릴, 트라이페닐레닐, 피렌일, 페릴렌일, 크라이세닐, 나프타세닐, 플루오란텐일 등을 포함하지만, 이에 한정되지 않는다. 본 발명에 기재된 「헤테로아릴」은 방향족 고리 골격 원자로서 B, N, O, S, P, P(=O), Si 및 Se로부터 선택되는 1 내지 4개의 헤테로원자를 포함하고, 나머지 방향족 고리 골격 원자가 탄소인 아릴 그룹을 의미하는 것으로, 5 내지 6원 단환 헤테로아릴, 및 하나 이상의 벤젠 환과 축합된 다환식 헤테로아릴이며, 부분적으로 포화될 수도 있다. 상기 헤테로아릴기는 고리내 헤테로원자가 산화되거나 사원화되어, 예를 들어 N-옥사이드 또는 4차 염을 형성하는 2가 아릴 그룹을 포함한다. 구체적인 예로 퓨릴, 티에닐, 피롤릴, 이미다졸릴, 피라졸릴, 티아졸릴, 티아디아졸릴, 이소티아졸릴, 이속사졸릴, 옥사졸릴, 옥사디아졸릴, 트리아지닐, 테트라지닐, 트리아졸릴, 테트라졸릴, 퓨라자닐, 피리딜, 피라지닐, 피리미디닐, 피리다지닐 등의 단환 헤테로아릴, 벤조퓨릴, 벤조티에닐, 이소벤조퓨릴, 벤조이미다졸릴, 벤조티아졸릴, 벤조이소티아졸릴, 벤조이속사졸릴, 벤조옥사졸릴, 이소인돌릴, 인돌릴, 인다졸릴, 벤조티아디아졸릴, 퀴놀릴, 이소퀴놀릴, 신놀리닐, 퀴나졸리닐, 퀴놀리진일, 퀴독살리닐, 카바졸릴, 페난트리디닐, 벤조디옥솔릴 등의 다환식 헤테로아릴 및 이들의 상응하는 N-옥사이드(예를 들어, 피리딜 N-옥사이드, 퀴놀릴 N-옥사이드), 이들의 4차 염 등을 포함하지만, 이에 한정되지 않는다.

[0017] 또한, 본 발명에 기재되어 있는 “(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, 모노 또는 디(C1-C30)알킬아미노, (C6-

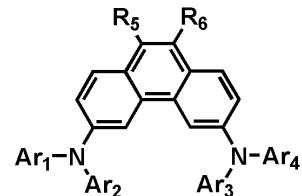
C30)아릴(C1-C30)알킬아미노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬티오, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴” 등의 알킬은 탄소수 1 내지 20개로 제한될 수 있고, 탄소수 1 내지 10개로 제한될 수 있다. “(C6-C30)아릴, 모노 또는 디(C6-C30)아릴아미노, (C6-C30)아릴(C1-C30)알킬아미노, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴, 트리(C6-C30)아릴실릴, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴” 등의 아릴은 탄소수 6 내지 20개로 제한될 수 있고, 탄소수 6 내지 12개로 제한될 수 있다. “(C3-C30)혜테로아릴”의 혜테로아릴은 탄소수 4 내지 20개로 제한될 수 있고, 탄소수 4 내지 12개로 제한될 수 있다. “(C3-C30)시클로알킬”의 시클로알킬은 탄소수 3 내지 20개로 제한될 수 있고, 탄소수 3 내지 7개로 제한될 수 있다. “(C3-C30)알킬렌 또는 알케닐렌”의 알킬렌 또는 알케닐렌은 탄소수 3 내지 20개로 제한될 수 있고, 탄소수 3 내지 10개로 제한될 수 있다.

[0018]

또한, 본 발명의 유기 발광 화합물을 하기 화학식 2로 표시되는 화합물을 포함한다.

[0019]

[화학식 2]

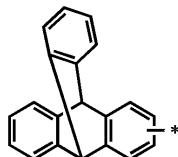


[0020]

[상기] R₅ 및 R₆은 각각 독립적으로 수소, (C6-C30)아릴 또는 (C2-C30)혜테로아릴이고;

[0022]

Ar₁ 내지 Ar₄는 서로 독립적으로 (C6-C30)아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 (C2-C30)혜테로아릴, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 혜테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알



킬, 아다만틸, (C7-C30)바이사이클로알킬 또는 이거나, Ar₁와 Ar₂는 및 Ar₃와 Ar₄는 각각 방향 족고리 또는 혜테로방향족고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며, 상기 알킬렌의 탄소원자는 NR₂₁, O, S 또는 SiR₂₂R₂₃으로 더 치환될 수 있고;

[0023]

R₂₁ 내지 R₂₃은 서로 독립적으로 (C1-C30)알킬 또는 (C6-C30)아릴이거나, R₂₂와 R₂₃은 융합고리를 포함하거나 포함하지 않는 (C3-C30)알킬렌 또는 (C3-C30)알케닐렌으로 연결되어 융합고리를 형성할 수 있으며;

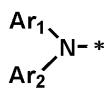
[0024]

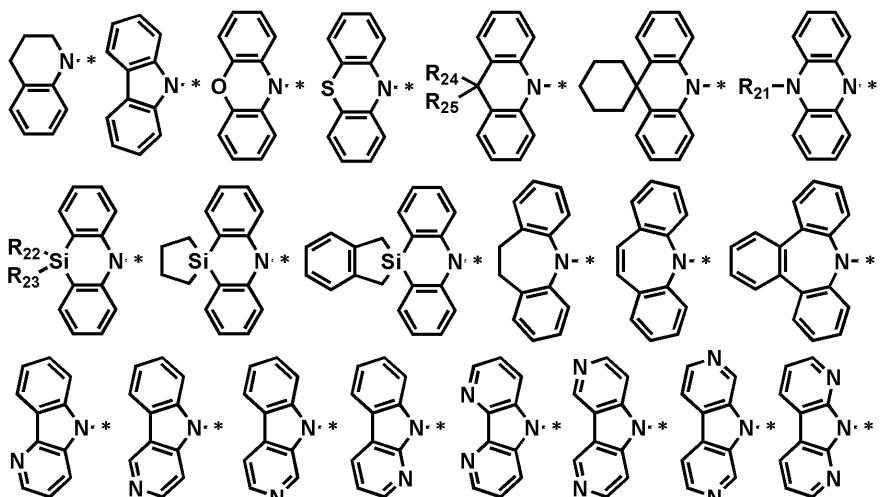
상기 R₅ 및 R₆의 아릴 또는 혜테로아릴; Ar₁ 내지 Ar₄의 아릴, 혜테로아릴, 혜테로사이클로알킬, 사이클로알킬, 아다만틸 또는 바이사이클로알킬; Ar₁와 Ar₂가 Ar₃와 Ar₄가 각각 연결되어 형성된 융합고리; R₂₁ 내지 R₂₃의 알킬 또는 아릴은 (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C1-C30)알킬티오, 피페리디노, 모폴리노, 티오모폴리노, N, O 및 S로부터 선택된 하나 이상을 포함하는 5원 내지 7원의 혜테로사이클로알킬, (C3-C30)사이클로알킬, 할로겐, 시아노, 나이트로, 하이드록시, (C6-C30)아릴, (C6-C30)아릴옥시, (C6-C30)아릴티오, (C2-C30)혜테로아릴, (C6-C30)아르(C1-C30)알킬, (C1-C30)알킬(C6-C30)아릴, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로부터 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있다.]

[0025]

또한 상기 Ar₁와 Ar₂는 및 Ar₃와 Ar₄가 각각 독립적으로 알킬렌 또는 알케닐렌으로 연결되어 형성된

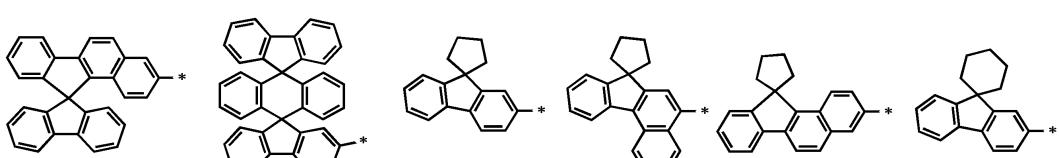
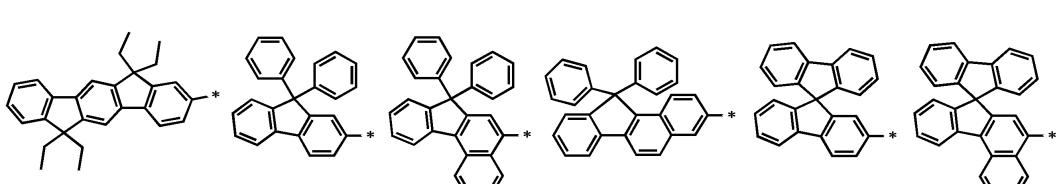
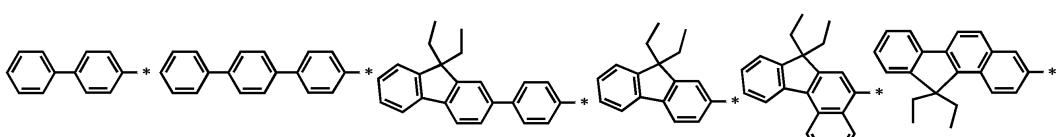
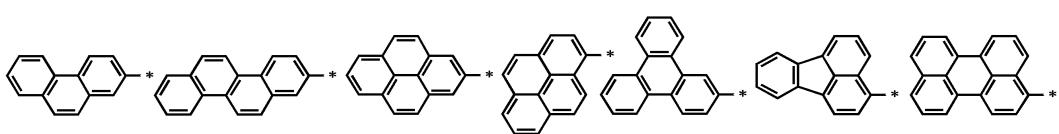
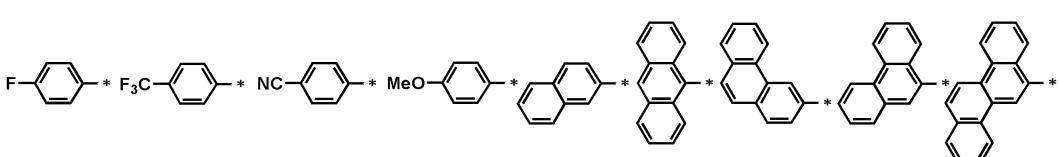
및 는 서로 독립적으로 하기 구조에서 선택되나, 이에 한정되지는 않는다.

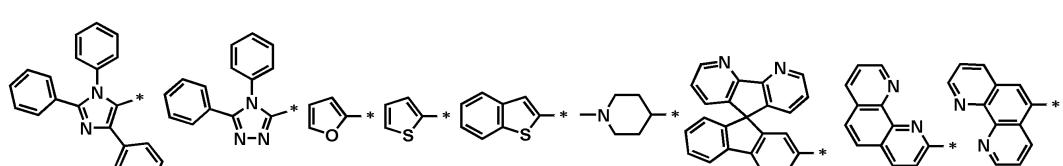
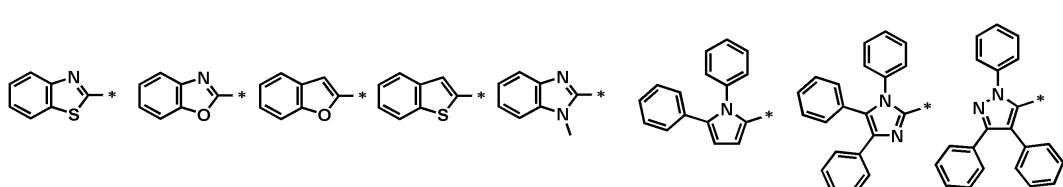
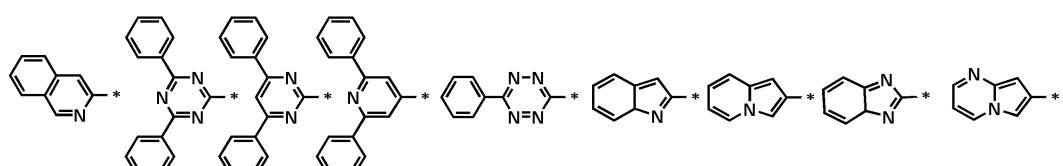
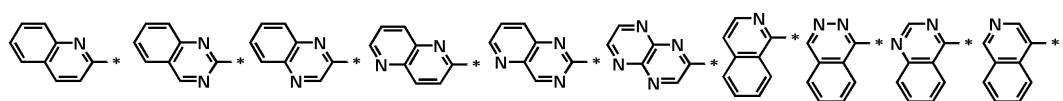
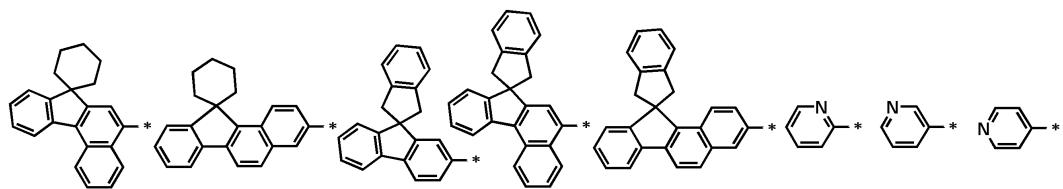




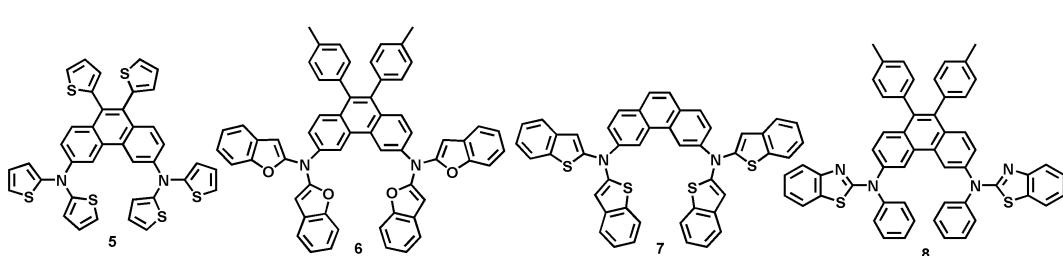
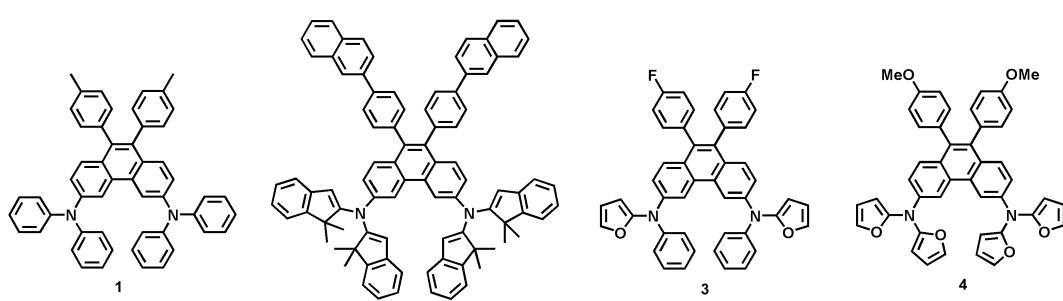
[0027] [R₂₁ 내지 R₂₅은 서로 독립적으로 (C1-C60)알킬 또는 (C6-C60)아릴이다.]

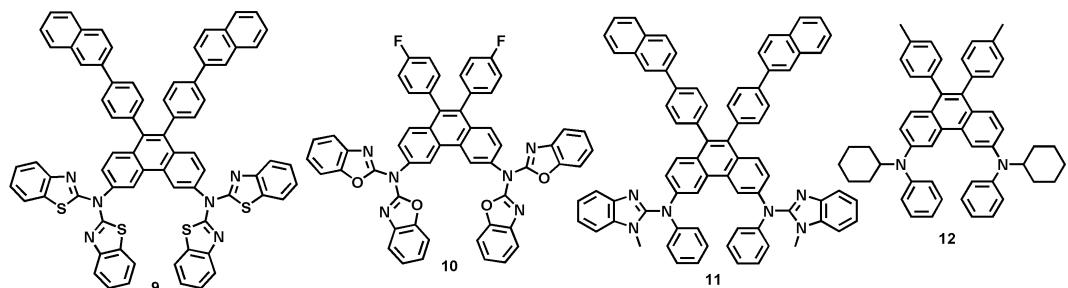
[0028] 더욱 구체적으로, 상기 Ar₁ 내지 Ar₄는 서로 독립적으로 하기 구조에서 선택되어지나, 이에 한정되는 것은 아니다.



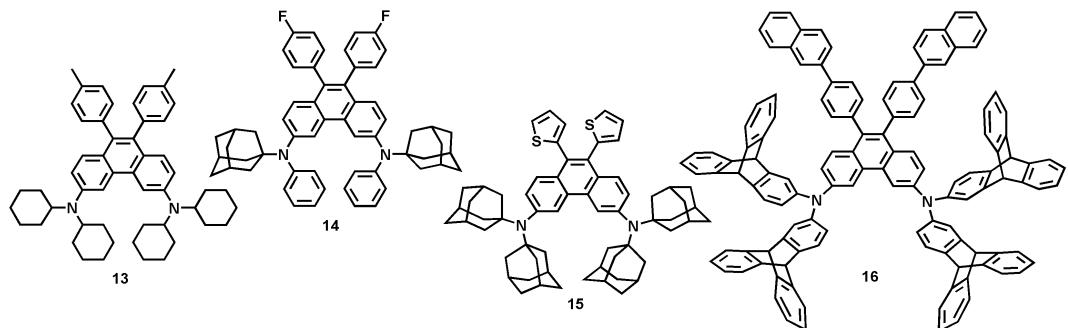


[0040] 본 발명에 따른 유기 발광 화합물은 보다 구체적으로 하기의 화합물로서 예시될 수 있으나, 하기 화합물이 본 발명을 한정하는 것은 아니다.

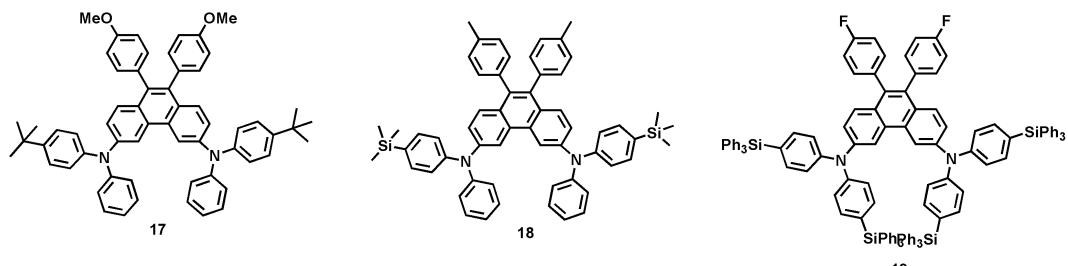




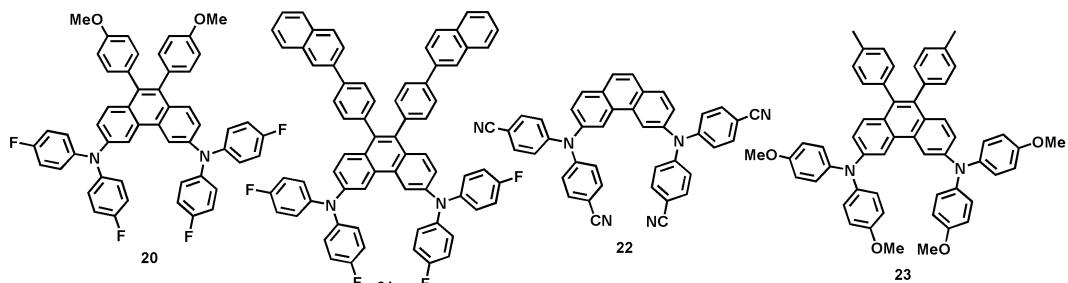
[0043]



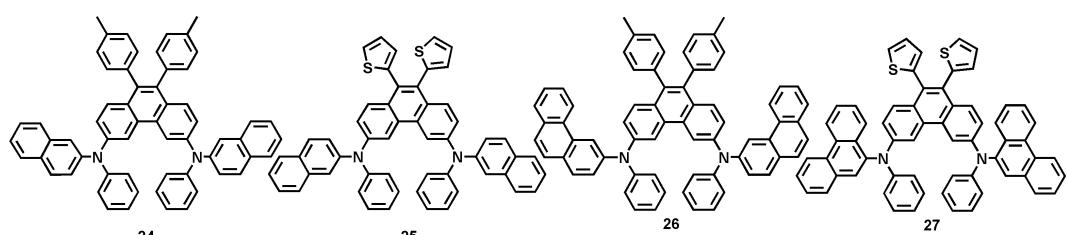
[0044]



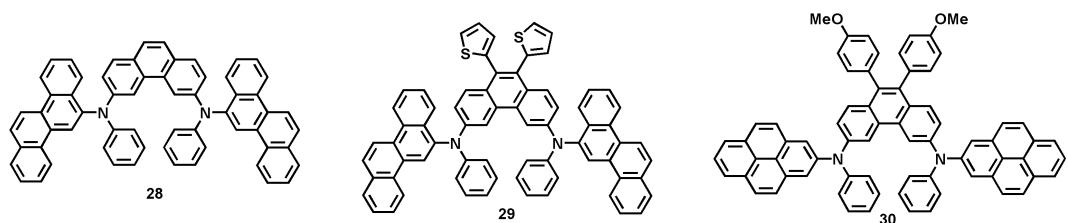
[0045]



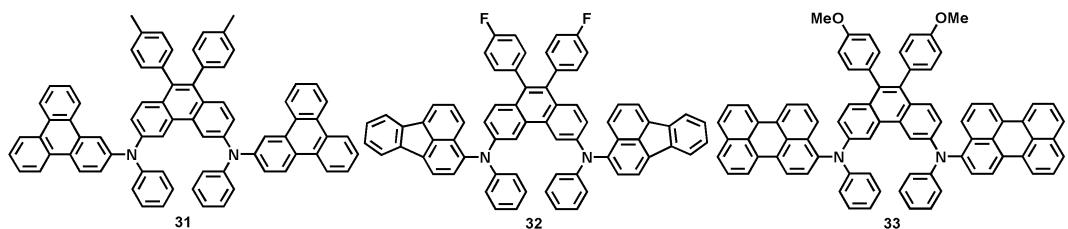
[0046]



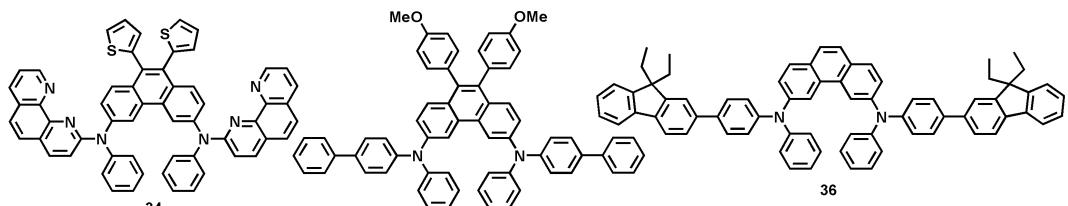
[0047]



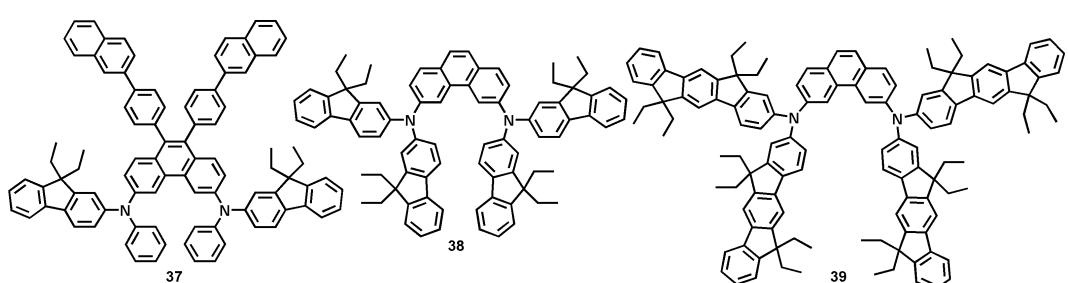
[0048]



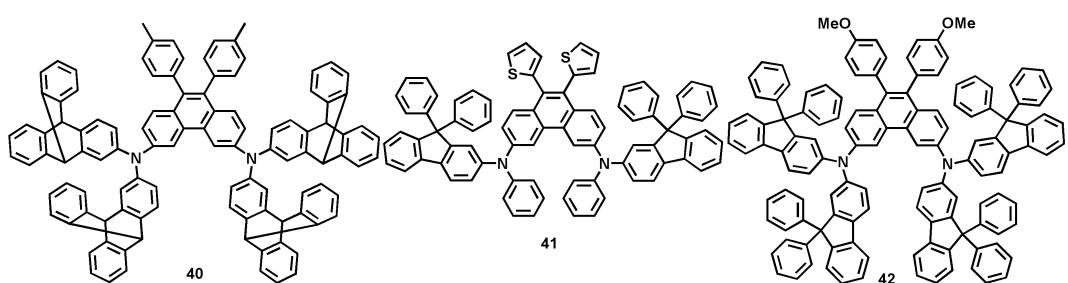
[0049]



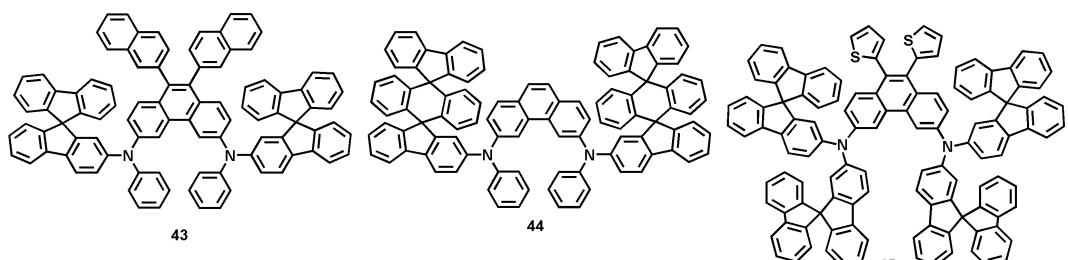
[0050]



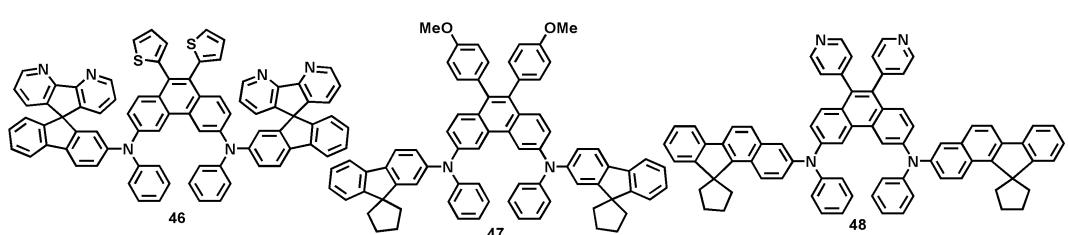
[0051]



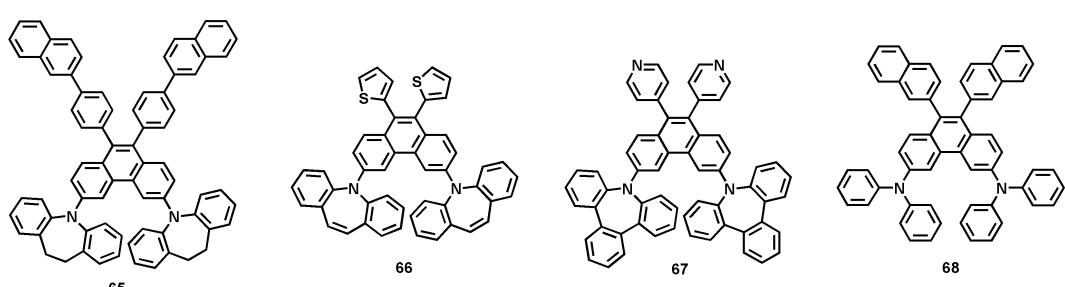
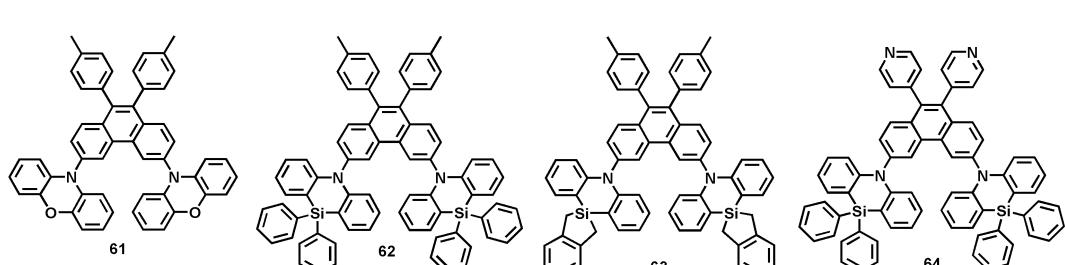
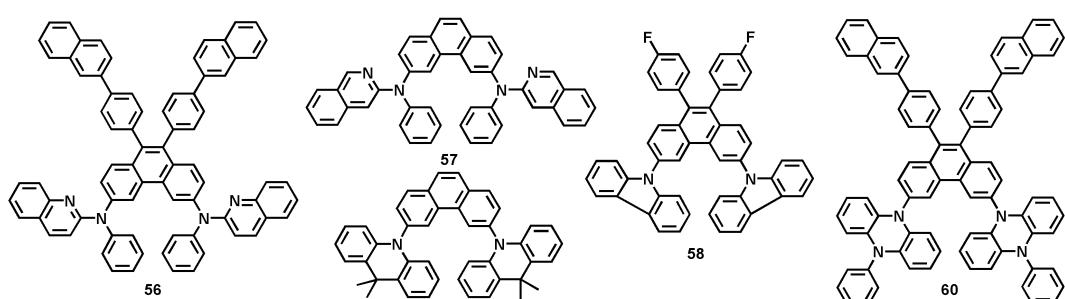
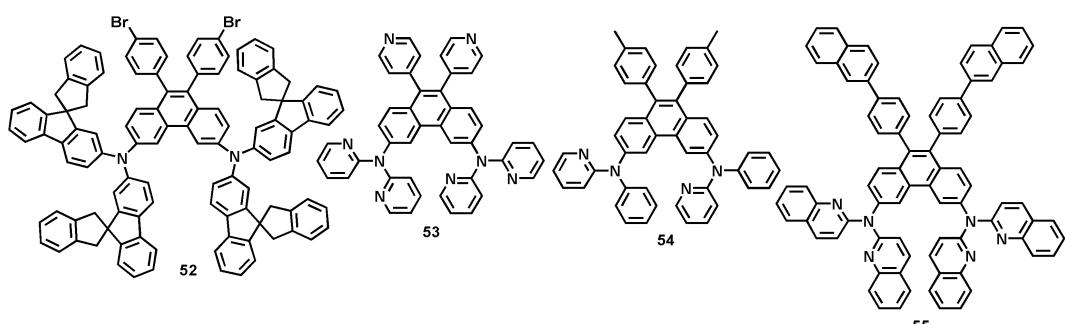
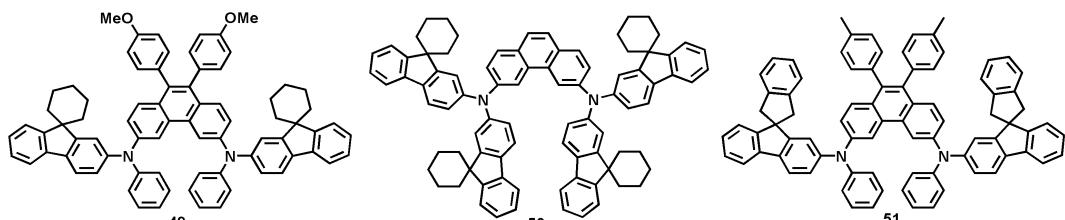
[0052]



[0053]

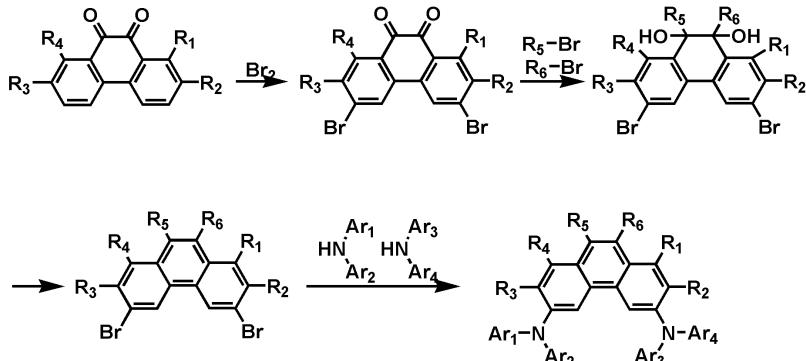


[0054]



[0061]

[반응식 1]



[0062]

[상기 반응식 1에서 Ar₁ 내기 Ar₄ 및 R₁ 내지 R₆는 상기 화학식 1에서 정의한 바와 동일하다.]

[0064]

또한 본 발명은 유기 발광 소자를 제공하며, 본 발명에 따른 유기 발광 소자는 제1전극; 제2전극; 및 상기 제1전극 및 제2전극 사이에 개재되는 1층 이상의 유기물층으로 이루어진 유기 발광 소자에 있어서, 상기 유기물층은 상기 화학식 1의 유기 발광 화합물을 하나 이상 포함하는 것을 특징으로 한다.

[0065]

본 발명에 따른 유기 발광 소자는 상기 유기물층이 발광층을 포함하며, 상기 발광층은 상기 화학식 1의 하나 이상의 유기 발광 화합물을 발광 도판트로 하여 하나 이상의 호스트를 포함하는 것을 특징으로 하며, 본 발명의 유기 발광 소자에 적용되는 호스트는 특별히 제한되지 않으나, 하기 화학식 3 또는 화학식 4로 표시되는 화합물에서 선택되는 것이 바람직하다. 하기 화학식 3 또는 화학식 4의 호스트 화합물의 구체적인 구조는 특허출원 제10-2008-0060393호의 식별번호<162> 내지 <210>에 예시되어 있으며, 이에 한정되는 것은 아니다.

[0066]

[화학식 3]

[0067]

(Ar₁₁)_a-L₁-(Ar₁₂)_b

[0068]

[화학식 4]

[0069]

(Ar₁₃)_c-L₂-(Ar₁₄)_d

[0070]

[상기 화학식 3 및 화학식 4에서,

[0071]

L₁는 (C6-C30)아릴렌 또는 (C4-C30)헥테로아릴렌이고;

[0072]

L₂는 안트라세닐렌이며;

[0073]

Ar₁₁ 내지 Ar₁₄은 서로 독립적으로 수소, 중수소, (C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, 할로겐, (C4-C30)헥테로아릴, (C5-C30)시클로알킬 또는 (C6-C30)아릴이고, 상기 Ar₁₁ 내지 Ar₁₄의 시클로알킬, 아릴 또는 헥테로아릴은 중수소, (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C3-C30)시클로알킬, 할로겐, 시아노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상이 치환되거나 치환되지 않은 (C6-C30)아릴 또는 (C4-C30)헥테로아릴, 중수소, (C1-C30)알킬, 할로(C1-C30)알킬, (C1-C30)알콕시, (C3-C30)시클로알킬, 할로겐, 시아노, 트리(C1-C30)알킬실릴, 디(C1-C30)알킬(C6-C30)아릴실릴 또는 트리(C6-C30)아릴실릴로 이루어지는 군에서 선택되는 하나 이상의 치환기가 더 치환될 수 있고;

[0074]

a, b, c 및 d는 서로 독립적으로 0 내지 4의 정수이다.]

[0075]

상기 발광층의 의미는 발광이 이루어지는 층으로서 단일 층일 수 있으며, 또한 2개 이상의 층이 적층된 복수의 층일 수 있다. 본 발명의 구성에서의 호스트-도판트를 혼합하여 사용하는 경우, 본 발명의 발광 호스트에 의한 발광 효율의 현저한 개선을 확인할 수 있었다. 이는 0.5 내지 10중량%의 도핑 농도로 구성할 수 있는데, 기존의 다른 호스트 재료에 비하여 정공, 전자에 대한 전도성이 매우 뛰어나며, 물질 안정성을 매우 우수하여 발광효율뿐만 아니라, 수명도 현저히 개선시키는 특성을 보여 주고 있다. 따라서, 상기 화학식 3 또는 화학식 4로부터 선택되는 화합물을 발광 호스트로 채택하는 경우, 본 발명의 화학식 1의 유기 발광 화합물의 전기적 단점을 상

당히 보완해 주는 역할을 하고 있다고 설명할 수 있다.

[0076] 본 발명의 유기 발광 소자에 있어서, 화학식 1의 유기 발광 화합물을 포함하고, 동시에 아릴아민계 화합물 또는 스티릴아릴아민계 화합물로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 화합물을 포함할 수 있으며, 아릴아민계 화합물 또는 스티릴아릴아민계 화합물의 구체적인 예는 특허출원 제10-2008-0060393호의 식별번호<212> 내지 <224>에 예시되어 있으며, 이에 한정되는 것은 아니다.

[0077] 또한, 본 발명의 유기 발광 소자에 있어서, 유기물층에 상기 화학식 1의 유기 발광 화합물 이외에 1족, 2족, 4주기, 5주기 전이금속, 란탄계열금속 및 d-전이원소의 유기금속으로 이루어진 군으로부터 선택되는 하나 이상의 금속을 더 포함할 수도 있고, 상기 유기물층은 발광층 및 전하생성층을 포함할 수 있다.

[0078] 본 발명의 화학식 1의 유기 발광 화합물을 포함하는 유기 발광 소자를 서브픽셀로 하고, Ir, Pt, Pd, Rh, Re, Os, Tl, Pb, Bi, In, Sn, Sb, Te, Au 및 Ag로 이루어진 군에서 선택되는 하나 이상의 금속화합물을 포함하는 서브픽셀 하나 이상을 동시에 병렬로 패터닝한 독립발광방식의 픽셀구조를 가진 유기 발광 소자를 구현할 수도 있다.

[0079] 또한, 상기 유기물층에 상기 유기 발광 화합물 이외에 청색, 적색 또는 녹색 발광 화합물을 포함하는 유기발광 층 하나 이상을 동시에 포함하여 백색 발광을 하는 유기 발광 소자를 형성할 수 있다. 상기 청색, 녹색 또는 적색 발광을 하는 화합물은 출원번호 제10-2008-0123276호, 제10-2008-0107606호 또는 제10-2008-0118428호에 예시되어 있으나, 이에 한정되지는 않는다.

[0080] 본 발명의 유기 발광 소자에 있어서, 한 쌍의 전극의 적어도 한쪽의 내측표면에, 칼코제나이드(chalcogenide)층, 할로겐화 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 발광매체층 측의 음극 표면에 할로겐화 금속층 또는 금속 산화물층을 배치하는 것이 바람직하다. 이것에 의해, 구동의 안정화를 얻을 수 있다. 상기 칼코제나이드로서는 예컨대 SiO_x ($1 \leq X \leq 2$), AlO_x ($1 \leq X \leq 1.5$), SiON , SiAlON 등을 바람직하게 들 수 있으며, 할로겐화 금속으로서는 예컨대 LiF , MgF_2 , CaF_2 , 불화 희토류 금속 등을 바람직하게 들 수 있으며, 금속 산화물로서는 예컨대 Cs_2O , Li_2O , MgO , SrO , BaO , CaO 등을 바람직하게 들 수 있다.

[0081] 또한, 본 발명의 유기 발광 소자에 있어서, 이렇게 제작된 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 방식으로, 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 있다. 바람직한 환원성 도판트로서는 알칼리 금속, 알칼리 금속 화합물, 알칼리 토류 금속, 희토류 금속 및 이들의 혼합물을 들 수 있다. 또한 환원성 도판트층을 전하생성층으로 사용하여 두 개 이상의 발광층을 가진 백색 유기 발광 소자를 제작할 수 있다.

발명의 효과

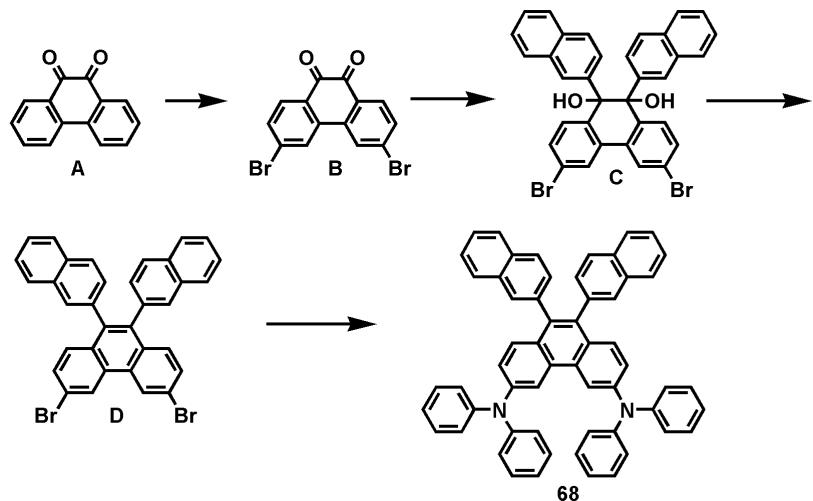
[0082] 본 발명에 따른 유기 발광화합물은 청색의 발광효율이 좋고 재료의 수명특성이 뛰어나 소자의 구동수명이 매우 양호한 OLED 소자를 제조할 수 있는 장점이 있다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

[0083] 이하에서, 본 발명의 상세한 이해를 위하여 본 발명의 대표 화합물을 들어 본 발명에 따른 유기 발광 화합물, 이의 제조방법 및 소자의 발광특성을 설명하나, 이는 단지 그 실시 양태를 예시하기 위한 것일 뿐, 본 발명의 범위를 한정하는 것은 아니다.

[0084]

[제조예 1] 화합물 68의 제조



[0085]

[0086]

화합물 B의 제조

[0087]

실온에서 화합물 A 20 g (96.05 mmol), 벤조일 퍼옥사이드 3.1 g (9.60 mmol, 75%), 니트로벤젠 300 mL 및 Br₂ 10.85 mL (211.3 mmol)을 혼합하고 120°C로 가열하였다. 3시간 후 실온으로 냉각하고 KOH 수용액으로 중성화시킨 후 MC로 추출하였다. 감압 증류 후 얻어진 고체를 EA로 재결정하여 화합물 B 20 g (56.92 %)을 얻었다.

[0088]

화합물 C의 제조

[0089]

2-브로모나프탈렌 25.4 g (122.95 mmol)을 THF 1000 mL에 녹이고 -78°C에서 n-buLi (114.7 mmol, 2.5M in hexane)을 천천히 가하였다. 30분후 상온에서 교반시켰다. 30분후 화합물 B 14.1 g (40 mmol)를 가하였다. 12시간 교반후 증류수와 MC로 추출하였다. 유기층을 MgSO₄로 건조시킨 다음 감압증류하여 용매를 제거하고 컬럼크로마토그래피(MC:Hex=1:1)로 정제하여 화합물 C 10 g (40 %)을 얻었다.

[0090]

화합물 D의 제조

[0091]

화합물 C 10g (16.06 mmol)을 아세트산 500 mL에 가하고 130°C로 가열한 후 Zn 20.2 g을 천천히 첨가하였다. 그런 다음, HCl 20 mL를 천천히 가하였다. 30분후 Zn 10 g을 더 첨가하고 HCl 10 mL를 더 가하였다. 12시간 환류 교반 후 실온으로 냉각시켰다. 증류수를 넣고 생성된 고체를 감압 여과하였다. 얻어진 고체를 NaOH 수용액으로 씻어주고 컬럼크로마토그래피로 정제하여 화합물 D 6.5 g (11.04 mmol, 68.74 %)을 얻었다.

[0092]

화합물 68의 제조

[0093]

화합물 D 5 g (8.49 mmol), 디페닐아민 3.7 g (22.09 mmol), Pd(OAc)₂ 0.09 g (0.42 mmol), NaOt-bu 3.26 g (33.99 mmol)을 넣고 질소하에서 톨루엔 200 mL과 P(t-bu)₃ 0.50 mL (1.019 mmol, 50% in xylene)을 넣고 환류 교반시켰다. 12시간 교반 후 실온으로 냉각하고, 증류수와 MC를 이용하여 추출하였다. 유기층을 MgSO₄로 건조시킨 다음 감압증류하여 용매를 제거하고 컬럼크로마토그래피로 정제하여 화합물 68 2.9 g (75.8 %)을 얻었다.

[0094]

¹H NMR (CDCl₃, 200MHz) : δ = 6.63(8H, m), 6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2(8H, m), 7.58~7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87~7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m). MS/FAB : 764.96(found), 764.32(calculated).

[0095]

상기 제조예 1의 방법을 이용하여 유기 발광 화합물 1 내지 화합물 67을 제조하였으며, 표 1에 제조된 유기 발광 화합물들의 ¹H NMR 및 MS/FAB를 나타내었다.

[0096]

[표 1]

화합물 번호	¹ H NMR(CDCl ₃ , 200 MHz)	MS/FAB	
		found	calculated
1	$\delta = 2.34(6H, s), 6.63(8H, m), 6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2(8H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	692.89	692.32
2	$\delta = 1.69(24H, s), 6.05(4H, s), 7.02(2H, m), 7.22\sim7.3(24H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1180.57	1181.55
3	$\delta = 6.63\sim6.68(6H, m), 6.81(2H, m), 7\sim7.02(4H, m), 7.2(4H, m), 7.3(4H, m), 7.39(4H, m), 7.87\sim7.88(4H, m), 8.13(2H, m)$	680.74	680.23
4	$\delta = 6.68(4H, m), 7\sim7.02(6H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(8H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	724.80	724.24
5	$\delta = 6.01(4H, m), 6.72(4H, m), 6.84(4H, m), 7.02(2H, m), 7.17(2H, m), 7.4(2H, m), 7.69(2H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	701.00	700.03
6	$\delta = 2.34(6H, s), 7.02(2H, m), 7.14(4H, m), 7.29\sim7.38(16H, m), 7.66(4H, m), 7.87\sim7.89(6H, m), 8.13(2H, m)$	852.97	852.30
7	$\delta = 6.34(4H, m), 7.02(2H, m), 7.5\sim7.52(8H, m), 7.71(2H, m), 7.79(4H, m), 7.87(2H, m), 7.98(4H, m), 8.13(2H, m)$	736.99	736.11
8	$\delta = 2.34(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.53(4H, m), 7.87(2H, m), 8.01(2H, m), 8.13\sim8.18(4H, m)$	807.04	806.25
9	$\delta = 7.02(2H, m), 7.25(8H, m), 7.53\sim7.59(14H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8\sim8.01(8H, m), 8.13\sim8.18(6H, m)$	1145.44	1145.25
10	$\delta = 7.02(2H, m), 7.3(4H, m), 7.39(12H, m), 7.74(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	864.85	864.23
11	$\delta = 3.47(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.1(2H, m), 7.2\sim7.25(16H, m), 7.58\sim7.59(8H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1025.24	1024.43
12	$\delta = 1.16(8H, m), 1.48(4H, m), 1.58(8H, m), 2.34(6H, s), 2.57(2H, m), 6.77(2H, m), 6.99(2H, m), 7.23\sim7.33(16H, m), 7.9(2H, m), 8.1(2H, m)$	704.98	704.41
13	$\delta = 1.16(16H, m), 1.48(8H, m), 1.58(16H, m), 2.34(6H, s), 2.57(4H, m), 7.15(2H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.94(2H, m), 8.26(2H, m)$	717.08	716.51
14	$\delta = 1.71(12H, m), 2.14\sim2.18(18H, m), 6.77(2H, m), 6.99(2H, m), 7.23(4H, m), 7.3\sim7.39(12H, m), 7.9(2H, m), 8.1(2H, m)$	817.06	816.43
15	$\delta = 1.71(24H, m), 2.14\sim2.18(36H, m), 7.15\sim7.17(4H, m), 7.4(2H, m), 7.69(2H, m), 7.94(2H, m), 8.26(2H, m)$	909.38	908.51
16	$\delta = 5.19(8H, s), 6.39(4H, m), 6.51(4H, m), 7.02\sim7.06(22H, m), 7.15(16H, m), 7.25(8H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1622.00	1620.63
17	$\delta = 1.35(18H, s), 3.83(6H, s), 6.55(4H, m), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.01\sim7.05(10H, m), 7.2(4H, m), 7.68(4H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	837.10	836.43
18	$\delta = 0.25(18H, s), 2.34(6H, s), 6.61\sim6.63(8H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.15\sim7.2(8H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	837.25	836.40

[0097]

19	$\delta = 6.73(8H, m), 7.02(2H, m), 7.21(8H, m), 7.3(4H, m), 7.37\sim7.39(28H, m), 7.46(24H, m), 7.55(12H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	1734.37	1732.61
20	$\delta = 3.83(6H, s), 6.61(8H, m), 6.99\sim7.05(14H, m), 7.68(4H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	796.85	796.27
21	$\delta = 6.61(8H, m), 6.99\sim7.02(10H, m), 7.25(8H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	989.11	988.34
22	$\delta = 6.81(8H, m), 7.02(2H, m), 7.39(8H, m), 7.71(2H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	612.68	612.21
23	$\delta = 2.34(6H, s), 3.83(12H, s), 6.52(8H, m), 6.74(8H, m), 7.02(2H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	812.99	812.36
24	$\delta = 2.34(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.29\sim7.36(10H, m), 7.49\sim7.5(4H, m), 7.74\sim7.77(4H, m), 7.84\sim7.88(6H, m), 8.13(2H, m)$	793.00	792.35
25	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.2(6H, m), 7.36\sim7.4(4H, m), 7.49\sim7.5(4H, m), 7.69\sim7.77(6H, m), 7.84\sim7.88(6H, m), 8.13(2H, m)$	777.01	776.23
26	$\delta = 2.34(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(4H, m), 7.2(4H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.71(4H, m), 7.82\sim7.88(8H, m), 8.12\sim8.13(6H, m), 8.93(2H, m)$	893.12	892.38
27	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 6.91(2H, m), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.2(6H, m), 7.4(2H, m), 7.69(2H, m), 7.82\sim7.88(10H, m), 8.12\sim8.13(6H, m), 8.93(4H, m)$	877.12	876.26
28	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 6.91(2H, s), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.71(2H, m), 7.82\sim7.88(12H, m), 8.12\sim8.13(6H, m), 8.93(6H, m)$	812.99	812.32
29	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 6.91(2H, s), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.2(6H, m), 7.4(2H, m), 7.69(2H, m), 7.82\sim7.88(12H, m), 8.12\sim8.13(6H, m), 8.93(6H, m)$	977.24	976.29
30	$\delta = 3.83(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.2(8H, m), 7.68\sim7.71(12H, m), 7.82\sim7.87(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	973.16	972.37
31	$\delta = 2.34(6H, s), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(4H, m), 7.2(4H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.85\sim7.87(12H, m), 8.13(4H, m), 8.52(8H, m)$	993.24	992.41
32	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.3(4H, m), 7.39(4H, m), 7.57(2H, m), 7.73\sim7.78(4H, m), 7.87\sim7.88(4H, m), 8.1\sim8.13(6H, m), 8.42(4H, m)$	949.09	948.33
33	$\delta = 3.83(6H, s), 6.62\sim6.63(6H, m), 6.81(2H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.2(4H, m), 7.39(12H, m), 7.68(4H, m), 7.74(2H, m), 7.87\sim7.91(8H, m), 8.13(2H, m)$	1073.28	1072.40
34	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.2(6H, m), 7.4(2H, m), 7.57\sim7.58(6H, m), 7.69(2H, m), 7.87(2H, m), 7.94(2H, m), 8.13(2H, m), 8.22(2H, m), 8.38(2H, m), 8.83(2H, m)$	881.08	880.24
35	$\delta = 3.83(6H, s), 6.63(4H, m), 6.69(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.2(4H, m), 7.41(2H, m), 7.51\sim7.54(12H, m), 7.68(4H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	877.08	876.37
36	$\delta = 0.9(12H, m), 1.91(8H, m), 6.63(4H, m), 6.69(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.28(2H, m), 7.38(2H, m), 7.54\sim7.55(6H, m), 7.63(2H, m), 7.71\sim7.77(4H, m), 7.87\sim7.93(6H, m), 8.13(2H, m)$	953.26	952.48
37	$\delta = 0.9(12H, m), 1.91(8H, m), 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2\sim7.28(14H, m), 7.38(2H, m), 7.55\sim7.62(10H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(6H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1205.57	1204.57
38	$\delta = 0.9(24H, m), 1.91(16H, m), 6.58(4H, m), 6.75(4H, m), 7.02(2H, m), 7.28(4H, m), 7.38(4H, m), 7.55(4H, m), 7.62(4H, m), 7.71(2H, m), 7.87(6H, m), 8.13(2H, m)$	1089.49	1088.60

39	$\delta = 0.9(48H, m), 1.91(32H, m), 6.64(4H, m), 6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.28(4H, m), 7.38(4H, m), 7.55(4H, m), 7.69(4H, s), 7.71(2H, m), 7.77(4H, s), 7.84\sim7.87(10H, m), 8.13(2H, m)$	1666.35	1664.98
40	$\delta = 2.34(6H, s), 5.19(8H, s), 6.39(4H, m), 6.51(4H, m), 7.02\sim7.06(22H, m), 7.15(16H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	1397.74	1396.57
41	$\delta = 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.11\sim7.26(32H, m), 7.55(2H, m), 7.62(2H, m), 7.69(2H, m), 7.87(4H, m), 8.13(2H, m)$	1157.49	1156.39
42	$\delta = 3.83(6H, s), 6.58(4H, m), 6.75(4H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.11(16H, m), 7.26\sim7.38(32H, m), 7.55(4H, m), 7.62\sim7.68(8H, m), 7.87(6H, m), 8.13(2H, m)$	1686.08	1684.68
43	$\delta = 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.16\sim7.2(12H, m), 7.28(2H, m), 7.35\sim7.38(6H, m), 7.55\sim7.62(10H, m), 7.73\sim7.75(6H, m), 7.87\sim7.92(6H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1241.52	1240.48
44	$\delta = 6.39(2H, m), 6.55(2H, m), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.16\sim7.2(24H, m), 7.31\sim7.35(14H, m), 7.5(2H, m), 7.71\sim7.75(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	1317.61	1316.51
45	$\delta = 6.48(4H, m), 6.65(4H, m), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.22(14H, m), 7.28(12H, m), 7.4\sim7.45(14H, m), 7.56(4H, m), 7.69(2H, m), 7.81(12H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	1630.02	1628.51
46	$\delta = 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(8H, m), 7.02(2H, m), 7.17\sim7.2(6H, m), 7.28(2H, m), 7.38\sim7.4(4H, m), 7.48(4H, m), 7.55(2H, m), 7.62(2H, m), 7.69(2H, m), 7.87(4H, m), 8.13(2H, m), 8.51(4H, m)$	1157.41	1156.34
47	$\delta = 1.51(8H, m), 2.09(8H, m), 3.83(6H, s), 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.2(4H, m), 7.28(2H, m), 7.38(2H, m), 7.55(2H, m), 7.62\sim7.68(6H, m), 7.87(4H, m), 8.13(2H, m)$	1009.28	1008.47
48	$\delta = 1.51(8H, m), 2.11(8H, m), 6.63(4H, m), 6.77\sim6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.18\sim7.24(8H, m), 7.44(2H, m), 7.61(2H, m), 7.73\sim7.75(4H, m), 7.87(2H, m), 7.99\sim8.02(6H, m), 8.09\sim8.13(4H, m), 8.75(4H, m)$	1051.32	1050.47
49	$\delta = 1.48(12H, m), 2.02(8H, m), 3.83(6H, s), 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02\sim7.05(6H, m), 7.2(4H, m), 7.28(2H, m), 7.38(2H, m), 7.55(2H, m), 7.62\sim7.68(6H, m), 7.87(4H, m), 8.13(2H, m)$	1037.33	1036.50
50	$\delta = 1.48(24H, m), 2.02(16H, m), 6.58(4H, m), 6.75(4H, m), 7.02(2H, m), 7.28(4H, m), 7.38(4H, m), 7.55(4H, m), 7.62(4H, m), 7.71(2H, m), 7.87(6H, m), 8.13(2H, m)$	1137.54	1136.60
51	$\delta = 2.34(6H, s), 3.49(8H, s), 6.58\sim6.63(6H, m), 6.75\sim6.81(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2(12H, m), 7.28\sim7.38(12H, m), 7.55(2H, m), 7.62(2H, m), 7.87(4H, m), 8.13(2H, m)$	1073.37	1072.48
52	$\delta = 3.49(16H, s), 6.58(4H, m), 6.75(4H, m), 7.02(2H, m), 7.2(16H, m), 7.28(4H, m), 7.38(4H, m), 7.53\sim7.55(8H, m), 7.62\sim7.66(8H, m), 7.87(6H, m), 8.13(2H, m)$	1583.59	1580.42
53	$\delta = 6.62(4H, m), 6.7(4H, m), 7.02(2H, m), 7.55(4H, m), 7.87(2H, m), 7.99(4H, m), 8.07(4H, m), 8.13(2H, m), 8.75(4H, m)$	670.76	670.26
54	$\delta = 2.34(6H, s), 6.62\sim6.63(6H, m), 6.7(2H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2(4H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.55(2H, m), 7.87(2H, m), 8.07(2H, m), 8.13(2H, m)$	694.86	694.31
55	$\delta = 7.02(2H, m), 7.25(8H, m), 7.37(4H, m), 7.57\sim7.59(10H, m), 7.69\sim7.75(10H, m), 7.87\sim8(12H, m), 8.13(2H, m), 8.22(4H, m)$	1121.33	1120.43
56	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2\sim7.25(12H, m), 7.37(2H, m), 7.57\sim7.59(8H, m), 7.69\sim7.75(6H, m), 7.87\sim8(10H, m), 8.13(2H, m), 8.22(2H, m)$	1019.24	1018.40

[0099]

57	$\delta = 6.62\sim6.63(6H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.19\sim7.2(6H, m), 7.4(4H, m), 7.71(2H, m), 7.8(2H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m), 8.75(2H, m)$	614.74	614.25
58	$\delta = 7.25\sim7.39(14H, m), 7.5(2H, m), 7.63(2H, m), 7.8(2H, m), 7.94(2H, m), 8.1\sim8.12(4H, m), 8.55(2H, m), 8.9(2H, m)$	696.78	696.24
59	$\delta = 1.72(12H, s), 6.55(4H, m), 6.73(4H, m), 6.81(2H, m), 7.71(2H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	592.77	592.29
60	$\delta = 6.38(8H, m), 6.56(8H, m), 6.63(4H, m), 6.81(2H, m), 7.02(2H, m), 7.2\sim7.25(12H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	1095.33	1094.43
61	$\delta = 2.34(6H, s), 6.59(4H, m), 6.77(4H, m), 6.89\sim6.92(8H, m), 7.02(2H, m), 7.29\sim7.33(8H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	720.85	720.28
62	$\delta = 2.34(6H, s), 6.73(8H, m), 7.02(2H, m), 7.21(4H, m), 7.29\sim7.37(20H, m), 7.46(8H, m), 7.55(4H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	1053.44	1052.40
63	$\delta = 2.34(6H, s), 2.71(8H, s), 6.73(8H, m), 7.02(2H, m), 7.11\sim7.14(8H, m), 7.21(4H, m), 7.29\sim7.33(12H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	953.32	952.37
64	$\delta = 6.73(8H, m), 7.02(2H, m), 7.21(4H, m), 7.3(4H, m), 7.37(8H, m), 7.46(8H, m), 7.55(4H, m), 7.87(2H, m), 7.99(4H, m), 8.13(2H, m), 8.75(4H, m)$	1027.37	1026.36
65	$\delta = 2.88(8H, m), 6.58(4H, m), 6.76(4H, m), 7.02\sim7.04(10H, m), 7.25(8H, m), 7.58\sim7.59(6H, m), 7.73(2H, m), 7.87\sim7.92(4H, m), 8(4H, m), 8.13(2H, m)$	969.22	968.41
66	$\delta = 6.63(4H, m), 6.81(4H, m), 6.99\sim7.05(10H, m), 7.17(2H, m), 7.25(4H, m), 7.4(2H, m), 7.69(2H, m), 7.87(2H, m), 8.13(2H, m)$	724.93	724.20
67	$\delta = 6.69(4H, m), 6.87(4H, m), 7.02(2H, m), 7.16(4H, m), 7.47(4H, m), 7.54(4H, m), 7.85\sim7.87(6H, m), 7.99(4H, m), 8.13(2H, m), 8.75(4H, m)$	814.97	814.31

[0100]

[0101] [실시예 1-3] 본 발명에 따른 유기 발광 화합물을 이용한 OLED 소자 제작

[0102]

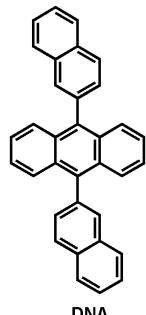
본 발명의 발광 재료를 이용한 구조의 OLED 소자를 제작하였다. 우선, OLED용 클래스(삼성-코닝사 제조)로부터 얻어진 투명전극 ITO 박막($15 \Omega/\square$)을, 트리클로로에틸렌, 아세톤, 에탄올, 중류수를 순차적으로 사용하여 초음파 세척을 실시한 후, 이소프로판올에 넣어 보관한 후 사용하였다. 다음으로, 진공 증착 장비의 기판 풀더에 ITO 기판을 설치하고, 진공 증착 장비 내의 셀에 4,4',4"-tris(N,N-(2-naphthyl)-phenylamino)triphenylamine (2-TNATA)을 넣고, 챔버 내의 진공도가 10^{-6} torr에 도달할 때까지 배기시킨 후, 셀에 전류를 인가하여 2-TNATA를 증발시켜 ITO 기판 상에 60 nm 두께의 정공주입층을 증착하였다.

[0103]

이어서, 진공 증착 장비 내의 다른 셀에 *N,N'-bis(α-naphthyl)-N,N'-diphenyl-4,4'-diamine* (NPB)을 넣고, 셀에 전류를 인가하여 NPB를 증발시켜 정공주입층 위에 20 nm 두께의 정공전달층을 증착하였다.

[0104]

정공주입층, 정공전달층을 형성시킨 후, 그 위에 발광층을 다음과 같이 증착시켰다. 진공 증착 장비 내의 한쪽 셀에 호스트로서 하기 구조의 DNA(실시예 1 내지 3)를 넣고, 또 다른 셀에는 도판트로서 본 발명에 따른 화합물을 각각 넣은 후, 증착 속도를 100:3로 하여 상기 정공 전달층 위에 30 nm 두께의 발광층을 증착하였다.



[0105]

이어서 전자전달층으로써 tris(8-hydroxyquinoline)-aluminum(III) (Alq)를 20 nm 두께로 증착한 다음, 전자주입층으로 lithium quinolate (LiQ)를 1 내지 2 nm 두께로 증착한 후, 다른 진공 증착 장비를 이용하여 Al 음극을 150 nm의 두께로 증착하여 OLED를 제작하였다.

[0107]

재료 별로 각 화합물은 10^{-6} torr 하에서 진공증화 정제하여 OLED 발광재료로 사용하였다.

[0108] 상기 실시예 1 내지 3에서 제조된 본 발명에 따른 유기 발광 화합물을 함유하는 OLED 소자의 발광 효율을 각각 1,000 cd/m²에서 측정하여 하기 표 2에 나타내었다.

[0109] [표 2]

NO.	발광재료1	발광재료2	발광효율(cd/A)	색
실 1	DNA	화합물 68	3.3	진한 청색
시 2	DNA	화합물 38	3.2	진한 청색
예 3	DNA	화합물 57	3.0	진한 청색

[0110]

[0111] 상기 표 2에 나타난 바와 같이, 본 발명의 유기 발광 화합물들은 진한 청색을 구현할 수 있음을 알 수 있었다. 즉, 유기 발광 디스플레이에서 NTSC에 근접한 색을 구현하기 위하여 진한 청색이 필요할 때 본 발명의 유기 발광 화합물이 유용하게 쓰일 수 있다. 또한 폐난트렌 유도체는 유리전이온도가 높아 열적 안정성이 뛰어난 장점이 있다. 이상에서와 같이 본 발명의 유기 발광 화합물은 고순도의 청색 발광 재료로 사용될 수 있음을 확인하였다.

专利名称(译)	新型有机电致发光化合物和含有它们的有机电致发光器件		
公开(公告)号	KR1020110121147A	公开(公告)日	2011-11-07
申请号	KR1020100040610	申请日	2010-04-30
[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		
当前申请(专利权)人(译)	룸엔드하스전자재료코리아유한회사		
[标]发明人	KIM YOUNG GIL 김영길 KIM CHI SIK 김치식 CHO YOUNG JUN 조영준 KWON HYUCK JOO 권혁주 KIM SUNG MIN 김성민 KIM BONG OK 김봉옥		
发明人	김영길 김치식 조영준 권혁주 김성민 김봉옥		
IPC分类号	C09K11/06 H01L51/50		
CPC分类号	C09K2211/1011 H01L51/5012 C07D471/04 C07F7/0816 C07D235/30 C07D223/28 C07D333/36 C07D215/38 C07D409/14 C07D401/14 C07D333/20 C09K2211/1033 C07D519/00 C07C211/61 C07D307/82 C09K11/06 C07D307/66 C09K2211/1014 C07D333/66 C09K2211/1044 C09K2211/1022 C09K2211/1029 C09K2211/1092 C09K2211/104 C07D277/82 C07F7/0818 C07D213/74 H01L51/006 C07D263/64 H05B33/14 C07D217/22 C07F7/081 H01L51/0062		
代理人(译)	李昌勋		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明涉及新型有机发光化合物，包含该化合物的有机发光器件和有机太阳能电池，特别是，根据本发明的有机发光化合物由下式(1)表示。[公式1] Ar1Ar4和R1至R6如发明详述中所述。根据本发明的有机电致发光化合物具有能够制造具有良好蓝色发光效率和优异的材料寿命特性以及非常好的器件驱动寿命的OLED器件的优点。有。

