



(19) 대한민국특허청(KR)
 (12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2008-0039057
 (43) 공개일자 2008년05월07일

(51) Int. Cl.

C09K 11/06 (2006.01)

(21) 출원번호 10-2006-0106726

(22) 출원일자 2006년10월31일

심사청구일자 없음

(71) 출원인

삼성에스디아이 주식회사

경기 수원시 영통구 신동 575

(72) 발명자

박상훈

경기 성남시 분당구 이매동 아름마을두산아파트
422-1502

김유진

경기 수원시 영통구 망포동 망포마을 벽산
e-village 104-1105

손준모

경기 용인시 구성읍 보정리 성호 샤인일즈
112-802

(74) 대리인

리엔목특허법인

전체 청구항 수 : 총 8 항

(54) 유기 전계 발광 화합물 및 이를 이용한 유기 전계 발광소자

(57) 요 약

본 발명은 사이클로펜타페난트렌계 화합물 및 이를 이용한 유기 전계 발광 소자를 제공한다. 본 발명에 따른 사이클로펜타페난트렌계 화합물은 제조하기 쉽고 용해성이 뛰어나며 우수한 색순도와 색안정성을 가지며 열적 안정성이 우수하다. 이러한 사이클로펜타페난트렌계 화합물은 유기 전계 발광 소자의 유기막 특히 발광층 형성 재료로 유용할 뿐만 아니라, 유기염료, 비선형 광학물질 등의 전자재료로도 이용될 수 있다.

대표도 - 도1a

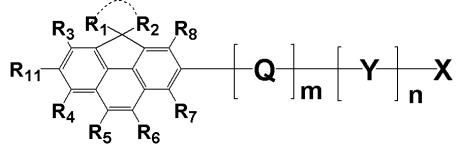
제2전극
전자주입층
전자수송층
발광층
정공수송층
정공주입층
제1전극

특허청구의 범위

청구항 1

하기 화학식 1로 표시되는 사이클로펜타페난트렌 화합물:

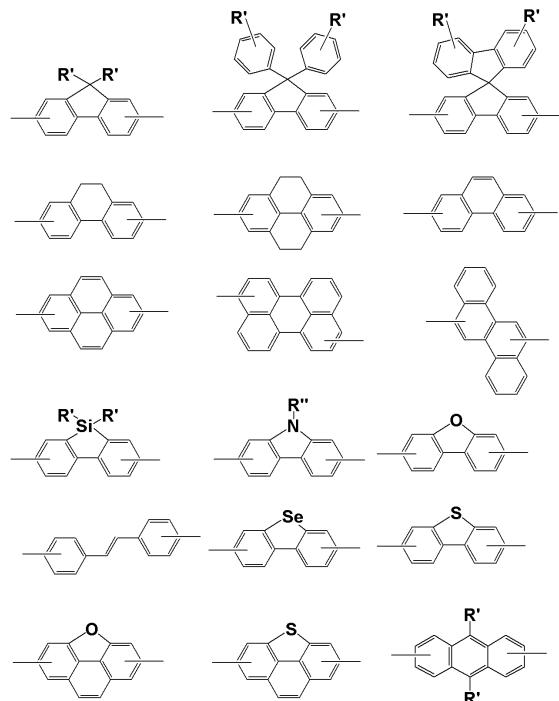
[화학식 1]



상기 화학식 1에서

Q는 하기 화학식의 기들 중 어느 하나이고:

[화학식 2]



여기서 R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

Y는 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 알케닐렌기이고;

X는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄

및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

m 은 1 내지 3의 정수이고;

n 은 0 내지 3의 정수이고;

m 과 n 이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

R_1 및 R_2 는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고;

R_3 ~ R_8 은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

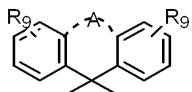
R_1 및 R_2 가 함께 고리를 형성하는 경우, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 방향족 고리, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로방향족 고리를 형성하고;

R_{11} 은 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기이다.

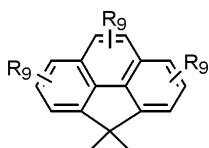
청구항 2

제1항에 있어서, 상기 화학식 1에서 R_1 및 R_2 가 함께 고리를 형성하는 경우 하기 화학식 3 내지 6의 고리인 것을 특징으로 하는 화합물:

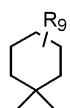
[화학식 3]



[화학식 4]



[화학식 5]



[화학식 6]



상기 화학식에서

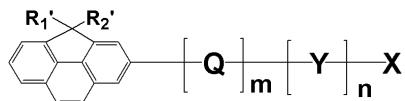
R_9 는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴기, $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1, Z_2, Z_3, Z_4 및 Z_5 는 동일 또는 상이하며, 각각 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

A는 단일 결합을 나타내거나, $-O-$, $-S-$, $-Se-$, $-(CH_2)_p-$, 여기서 p는 1~5의 정수이다.

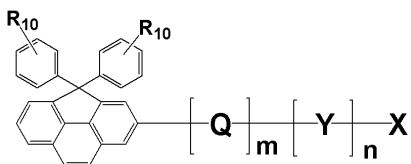
청구항 3

제1항에 있어서, 상기 화학식 1의 화합물이 하기 화학식 7 내지 화학식 9의 화합물인 것을 특징으로 하는 화합물:

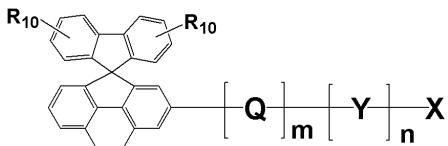
[화학식 7]



[화학식 8]



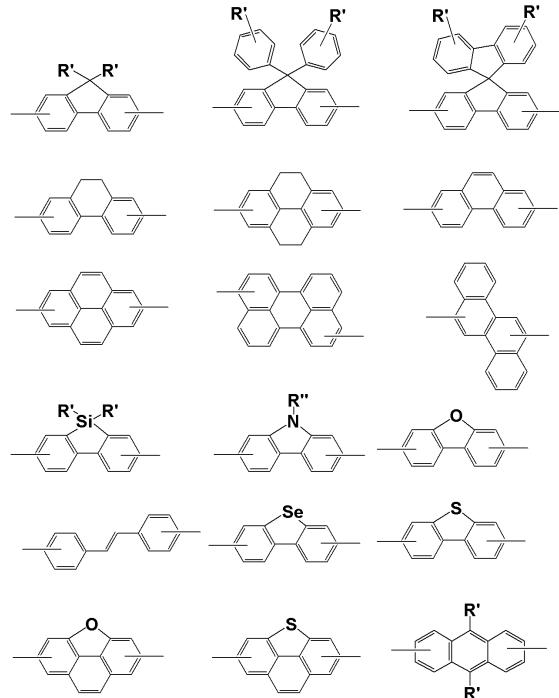
[화학식 9]



상기 화학식 7 내지 화학식 9에서

Q는 하기 화학식의 기들 중 어느 하나이고:

[화학식 2]



여기서 R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

Y는 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 알케닐렌기이고;

X는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

m은 1 내지 3의 정수이고;

n은 0 내지 3의 정수이고;

m과 n이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

R₁₀은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

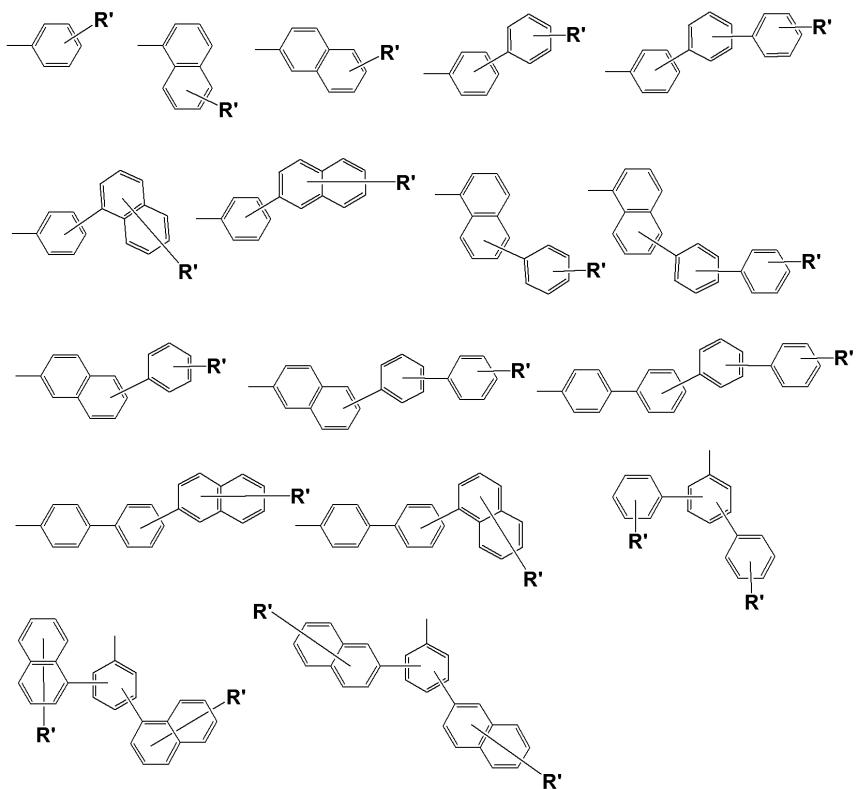
사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

R₁' 및 R₂'는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이다.

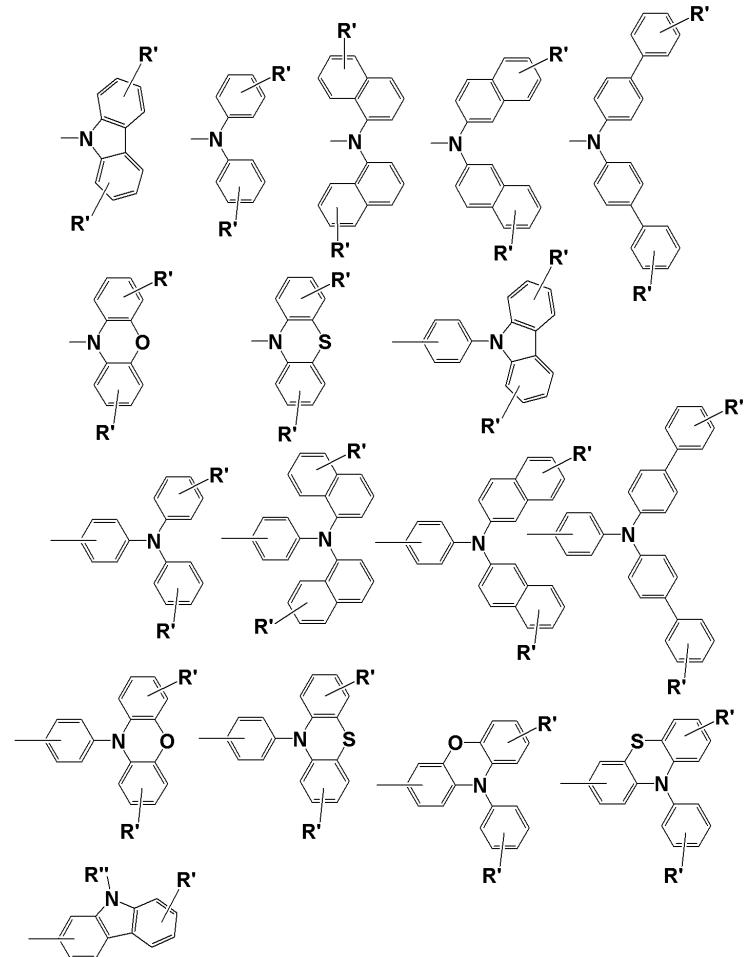
청구항 4

제 3항에 있어서, 상기 화학식 7 내지 화학식 9에서, -[Y]_n-X는 하기의 화학식 10 내지 15로 이루어진 군으로부터 선택되는 것을 특징으로 하는 화합물:

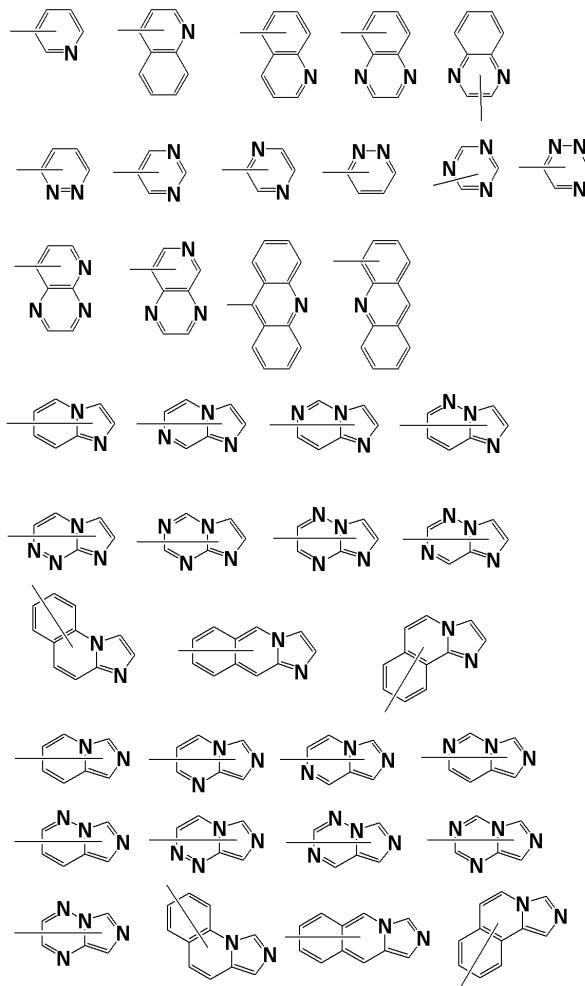
[화학식 10]



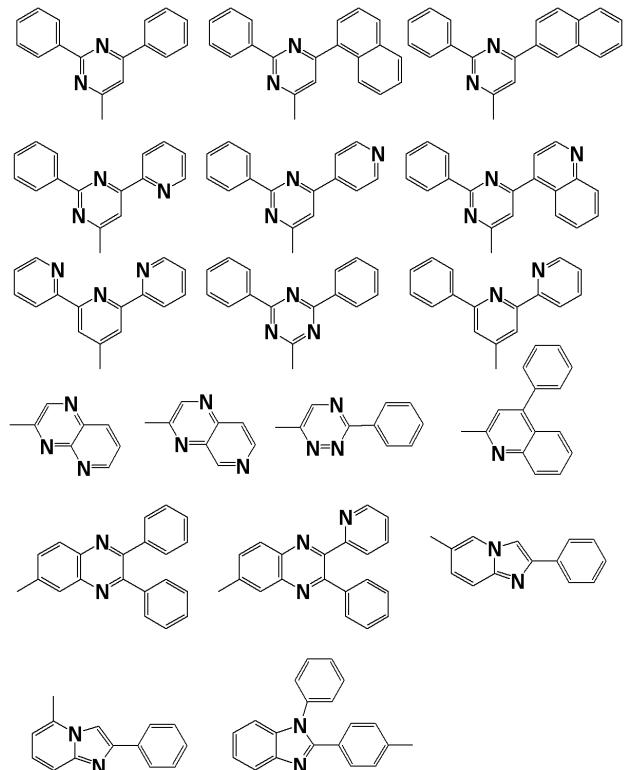
[화학식 11]



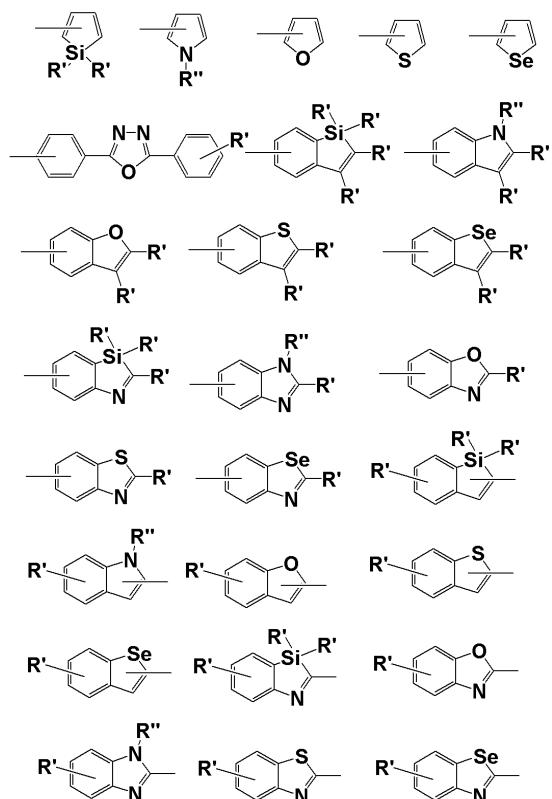
[화학식 12]



[화학식 13]



[화학식 14]



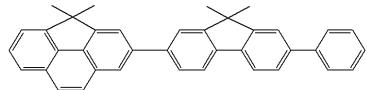
상기 화학식 10 내지 14에서, R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 혼테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 혼테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는

$-\text{Si}(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기이다.

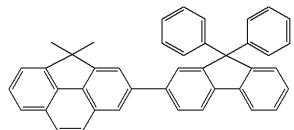
청구항 5

제 1항 내지 제 4항 중 어느 한 항에 있어서, 상기 화학식 1의 화합물이 하기 화학식의 화합물 중 어느 하나인 것을 특징으로 하는 화합물:

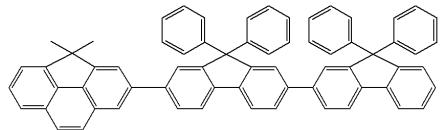
[화학식 15]



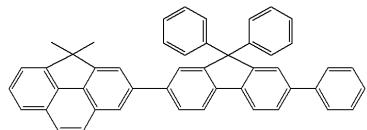
[화학식 16]



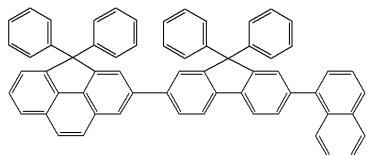
[화학식 17]



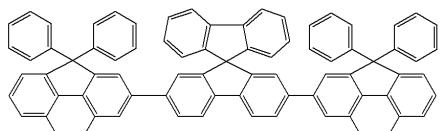
[화학식 18]



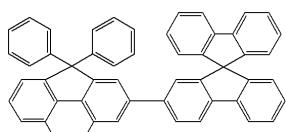
[화학식 19]



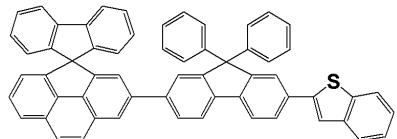
[화학식 20]



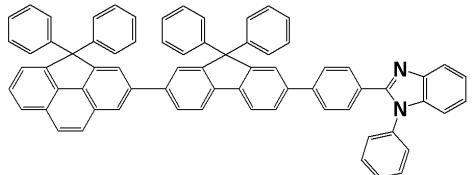
[화학식 21]



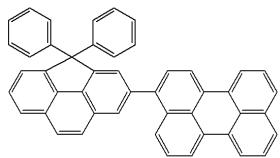
[화학식 22]



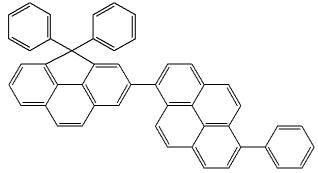
[화학식 23]



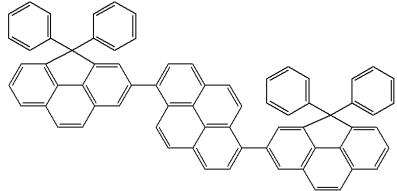
[화학식 24]



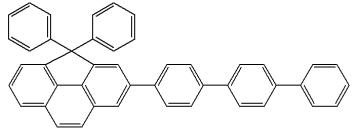
[화학식 25]



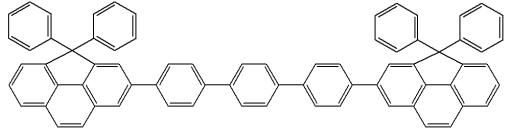
[화학식 26]



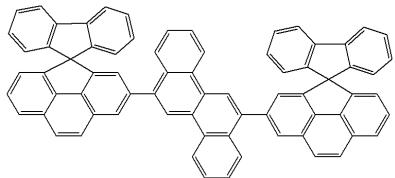
[화학식 27]



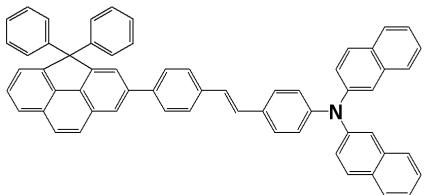
[화학식 28]



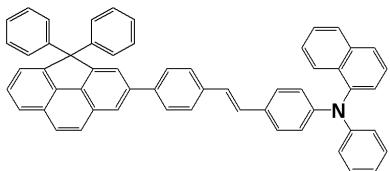
[화학식 29]



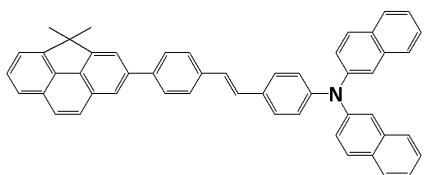
[화학식 30]



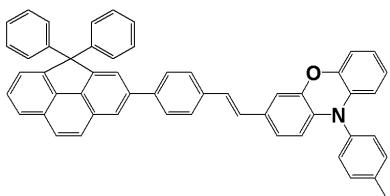
[화학식 31]



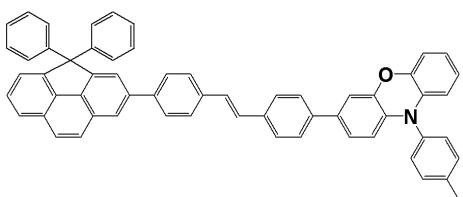
[화학식 32]



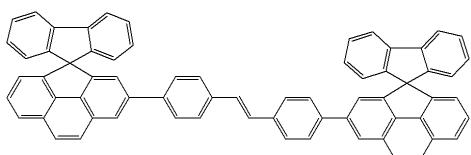
[화학식 33]



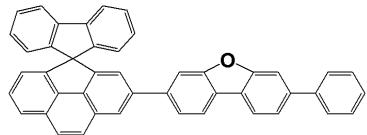
[화학식 34]



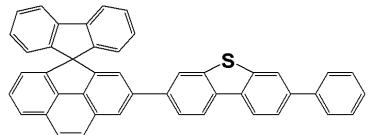
[화학식 35]



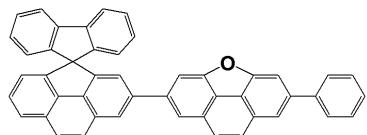
[화학식 36]



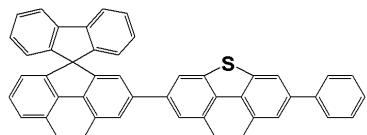
[화학식 37]



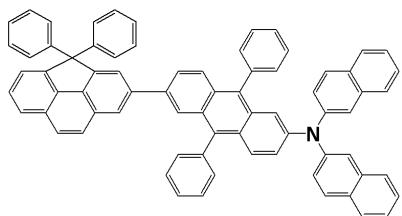
[화학식 38]



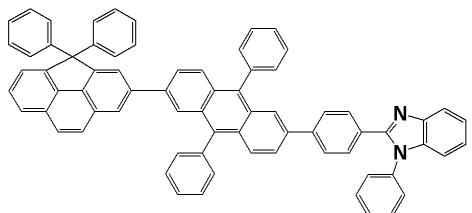
[화학식 39]



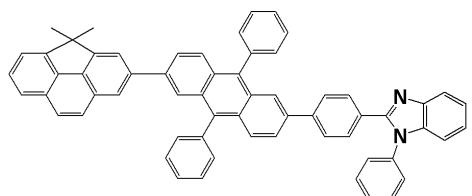
[화학식 40]



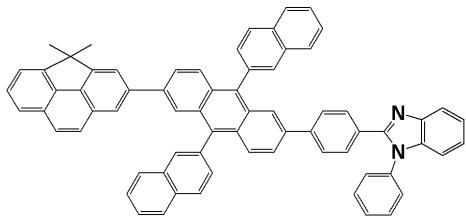
[화학식 41]



[화학식 42]



[화학식 43]



청구항 6

제1전극;

제2전극; 및

상기 제1전극과 상기 제2전극 사이에 적어도 한 층의 유기막을 포함하는 유기 전계 발광 소자로서, 상기 유기막이 제1항 내지 제7항 중 어느 한 항의 화합물을 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 전계 발광 소자.

청구항 7

제6항에 있어서, 상기 유기막이 발광층, 정공주입층 또는 정공수송층인 것을 특징으로 하는 유기 전계 발광 소자.

청구항 8

제6항 또는 제7항에 있어서, 상기 제1전극과 제2전극 사이에 정공주입층, 정공수송층, 전자저지층, 정공저지층, 전자수송층 및 전자주입층으로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 층을 더 포함하는 것을 특징으로 하는 유기 전계 발광 소자.

명세서

발명의 상세한 설명

발명의 목적

발명이 속하는 기술 및 그 분야의 종래기술

<2> 본 발명은 사이클로펜타페난트렌계 화합물 및 이를 이용한 유기 전계 발광 소자에 관한 것으로서, 보다 상세하기로는 사이클로펜타페난트렌계 화합물과, 이를 이용하여 형성된 유기막을 구비하고 있는 유기 전계 발광 소자에 관한 것이다.

<3> 유기 전계 발광 소자는 형광성 또는 인광성 유기 화합물 박막(이하, 유기막이라고 함)에 전류를 흘려주면, 전자와 홀이 유기막에서 결합하면서 빛이 발생하는 현상을 이용한 능동 발광형 표시 소자로서, 경량화가 가능하고, 부품이 간소하여 제작공정이 간단하며, 고화질에 광시야각을 확보하고 있다는 장점을 갖는다. 또한 동영상을 완벽하게 구현할 수 있고, 고색순도 구현이 가능하며, 저소비 전력과 저전압 구동이 가능하여 휴대용 전자기기에 적합한 전기적 특성을 갖고 있다.

<4> 이스트만 코닥사(Eastman Kodak Co.)에서는 알루미늄 퀴놀리놀 칙화합물층(Aluminum Quinolinol Complex Layer)과 트리페닐아민 유도체층(Triphenylamine Derivative Layer)을 이용한 다층 구조의 유기 전계 발광 소자를 개발하였고 (미국 특허 US 4,885,211), 유기 발광층 형성시 저분자가 이용됨에 따라 자외선에서 적외선 영역에 이르기까지의 다양한 발광이 가능해졌다. (미국 특허 US 5,151,629).

<5> 발광 소자(light emitting device)는 자발광형 소자로 시야각이 넓으며 콘트 라스트가 우수할 뿐만 아니라 응답 시간이 빠르다는 장점을 가지고 있다. 상기 발광 소자에는 발광층(emitting layer)에 무기 화합물을 사용하는 무기 발광 소자와 유기 화합물을 사용하는 유기 발광 소자(Organic Light Emitting Device : OLED)가 있는데, 유기 발광 소자는 무기 발광 소자에 비하여 휘도, 구동전압 및 응답속도 특성이 우수하고 다색화가 가능하다는 점에서 많은 연구가 이루어지고 있다.

<6> 유기 발광 소자는 일반적으로 애노드/유기 발광층/캐소드의 적층구조를 가지며, 애노드/정공주입층/정공수송층/발광층/전자수송층/전자주입층/캐소드 또는 애노드/정공주입층/정공수송층/발광층/정공저지층/전자수송층/전자

주입층/캐소드 등과 같은 다양한 구조도 가질 수 있다.

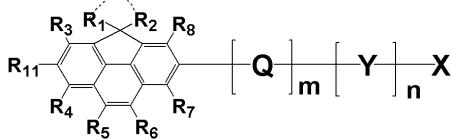
- <7> 유기 발광 소자에 사용하는 물질은 유기막의 제조 방법에 따라 진공증착성 물질과 용액도포성 물질로 나눌 수 있다. 진공 증착성 물질은 500°C 이하에서 10^{-6} torr 이상의 증기압을 가질 수 있어야 하며, 주로 분자량 1200 이하의 저분자 물질이 바람직하다. 용액 도포성 물질로는 용제에 대한 용해성이 높아서 용액으로 제조 가능하여야 하며 주로 방향족 또는 복소환을 포함한다.
- <8> 진공 증착 방법을 사용하여 유기 전계 발광 소자를 제조할 경우 진공 시스템의 사용으로 제조 비용이 증가하며 천연색 디스플레이용 픽셀을 제조하기 위해 쉐도우 마스크를 사용할 경우 고해상도의 픽셀을 제조하기 어렵다. 이에 반해 잉크젯 프린팅, 스크린 프린팅, 스펀 코팅과 같은 용액 도포법의 경우에는 제조가 용이하고 제조 비용이 저렴하며 쉐도우 마스크를 사용할 경우보다 상대적으로 우수한 해상도를 얻을 수 있다.
- <9> 그러나, 용액 도포법에 사용할 수 있는 물질들의 경우 발광 분자의 성능이 열적 안정성, 색순도 등의 측면에서 진공 증착법에 사용할 수 있는 물질에 비해 열등하였다. 또한 상기 성능이 우수한 경우에도 유기막으로 제조한 다음 점차 결정화하여 결정의 크기가 가시광선 파장의 범위에 해당하여 가시광선을 산란시켜 백탁 현상을 보일 수 있으며 핀홀(pin hole) 등이 형성되어 소자의 열화를 초래하기 쉽다는 문제점이 있었다.
- <10> 일본 특허 공개번호 제1999-003782호에는 발광층 또는 정공주입층에 사용될 수 있는 화합물로서 2 개의 나프тилов으로 치환된 안트라센이 개시되어 있다. 그러나, 상기 화합물은 용제 용해성이 미흡할 뿐만 아니라 이를 채용한 유기 전계 발광 소자의 특성 등은 만족할 만한 수준에 이르지 못하였다.
- <11> 따라서, 열적 안정성 등이 우수하면서도 우수한 유기막의 생성이 가능한 발광 화합물을 사용하여 우수한 구동 전압, 휘도, 효율 및 색순도 특성을 향상시킨 유기 전계 발광 소자의 개발이 여전히 요구된다.

발명이 이루고자 하는 기술적 과제

- <12> 따라서 본 발명이 이루고자 하는 기술적 과제는 전하 이동이 용이하고, 건식 및 습식 가공이 가능하고, 열적 안정성이 뛰어나며 우수한 발광 특성을 갖는 사이클로펜타페난트렌 구조를 갖는 화합물 및 이를 채용한 유기 전계 발광 소자를 제공하는 것이다.

발명의 구성 및 작용

- <13> 상기 첫번째 기술적 과제를 이루기 위하여 본 발명에서는, 하기 화학식 1로 표시되는 사이클로펜타페난트렌계 화합물을 제공한다.
- <14> [화학식 1]



<15>

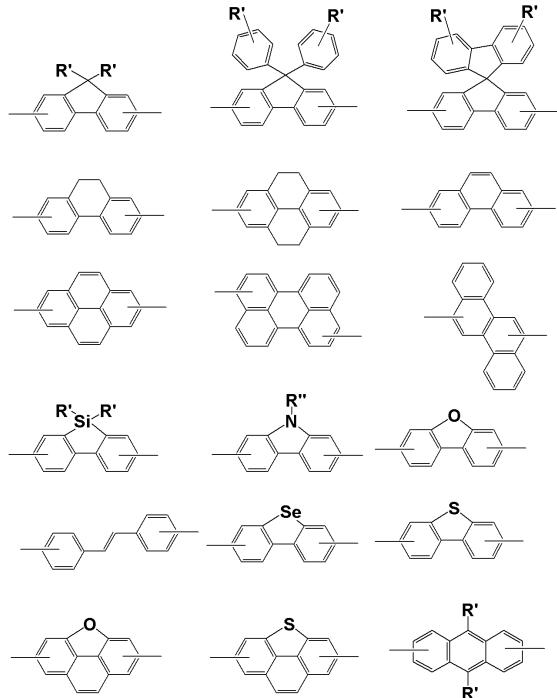
상기 화학식 1에서

<16>

Q는 하기 화학식의 기들 중 어느 하나이고:

<18>

[화학식 2]



<19>

<20>

여기서 R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<21>

Y는 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 알케닐렌기이고;

<22>

X는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁ , Z₂ , Z₃ , Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<23>

m은 1 내지 3의 정수이고;

<24>

n은 0 내지 3의 정수이고;

<25>

m과 n이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

<26>

R₁ 및 R₂는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고;

<27>

R₃ ~ R₈은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬

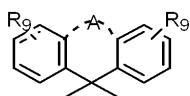
기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<28> R₁ 및 R₂가 함께 고리를 형성하는 경우, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 방향족 고리, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로방향족 고리를 형성하고;

<29> R₁₁은 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알킬기이다.

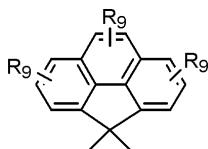
<30> 상기 화학식 1에서 R₁ 및 R₂가 함께 고리를 형성하는 경우는 하기 화학식 3 내지 6의 고리일 수 있다:

<31> [화학식 3]



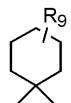
<32>

[화학식 4]



<33>

[화학식 5]



<34>

[화학식 6]



<35>

상기 화학식에서

<40>

R₉는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기, -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 동일 또는 상이하며, 각각 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

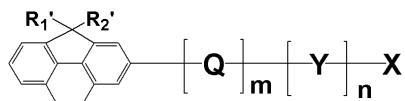
<41>

A는 단일 결합을 나타내거나, -O-, -S-, -Se-, -(CH₂)_p-, 여기서 p는 1 ~ 5의 정수이다.

<42>

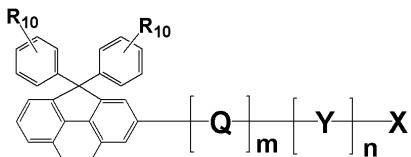
본 발명의 한 구현예에 따르면 상기 화학식 1의 화합물은 하기 화학식 7 내지 9의 화합물일 수 있다:

<43> [화학식 7]



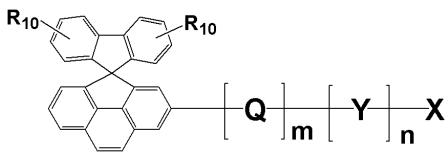
<44>

<45> [화학식 8]



<46>

<47> [화학식 9]



<48>

<49> 상기 화학식 7 내지 화학식 9에서

<50>

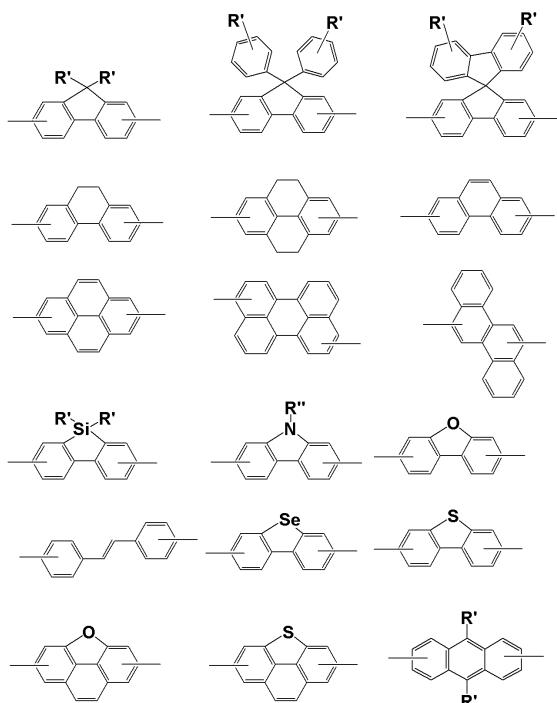
Y 는 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 알케닐렌기이고;

<51>

Q 는 하기 화학식의 기들 중 어느 하나이고:

<52>

[화학식 2]



<53>

<54>

여기서 R' 및 R'' 는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6

~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

<55> m은 1 내지 3의 정수이고;

<56> n은 0 내지 3의 정수이고;

<57> m과 n이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

<58> X는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<59> R₁₀은 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<60> R₁ 및 R₂는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이다.

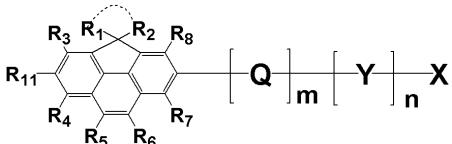
<61> 두번째 기술적 과제를 해결하기 위하여 본 발명에서는 제1전극; 제2전극; 및 상기 제1전극과 상기 제2전극 사이에 적어도 한 층의 유기막을 포함하는 유기 전계 발광 소자로서, 상기 유기막이 전술한 바와 같은 유기 발광 화합물을 포함하는 유기 전계 발광 소자를 제공한다.

<62> 본 발명에서는 사이클로펜타페난트렌의 2- 또는 6-위치에 관능기를 도입하여 다른화합물과 반응시킨 저분자 화합물을 유기 전계 발광 재료로서 이용하며, 사이클로펜타페난트렌의 4-위치에 다양한 치환체를 도입할 수 있기 때문에 성막 안정성과 용제 용해성을 향상시킬 수 있다.

<63> 이하 본 발명에 대하여 보다 상세히 설명한다.

<64> 본 발명에서는 하기 화학식 1의 사이클로펜타페난트렌계 화합물을 제공한다:

<65> [화학식 1]



<66>

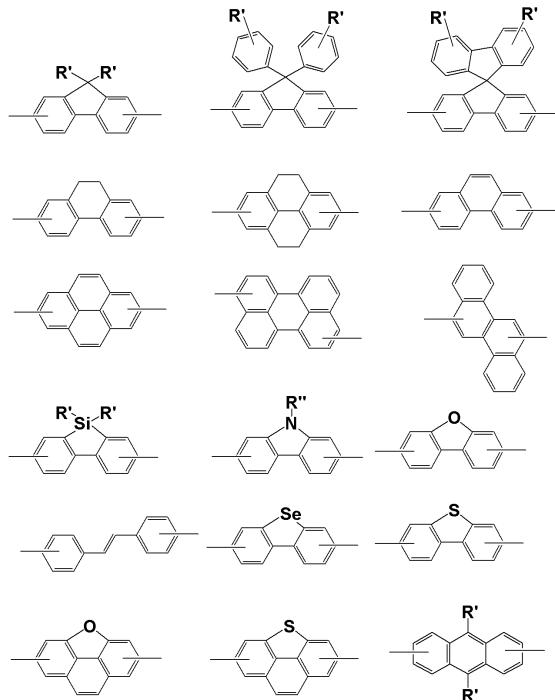
상기 화학식 1에서

<67>

Q는 하기 화학식의 기들 중 어느 하나이고:

<69>

[화학식 2]



<70>

<71>

여기서 R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁, Z₂, Z₃, Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<72>

Y는 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 의 알케닐렌기이고;

<73>

X는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는 -Si(Z₃)(Z₄)(Z₅)이고, 상기 Z₁ , Z₂ , Z₃ , Z₄ 및 Z₅는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<74>

m은 1 내지 3의 정수이고;

<75>

n은 0 내지 3의 정수이고;

<76>

m과 n이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

<77>

R₁ 및 R₂는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고;

<78>

R₃ ~ R₈은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬

기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

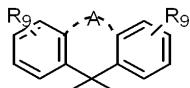
<79> R_1 및 R_2 가 함께 고리를 형성하는 경우, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로지방족 고리, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 방향족 고리, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로방향족 고리를 형성하고;

<80> R_{11} 은 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알킬기이다.

<81> 상기 화학식 1에서 m 은 1 또는 2의 정수이고, n 은 0 내지 2의 정수인 것이 바람직하다.

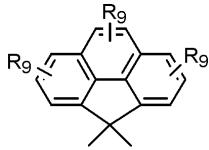
<82> 상기 화학식 1에서 R_1 및 R_2 가 함께 고리를 형성하는 경우는 하기 화학식 3 내지 6의 고리일 수 있다:

<83> [화학식 3]



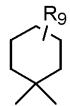
<84>

[화학식 4]



<85>

[화학식 5]



<86>

[화학식 6]



<87>

상기 화학식에서

<88>

R_9 는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아랄킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기, $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 동일 또는 상이하며, 각각 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<89>

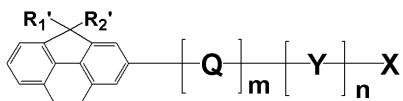
A는 단일 결합을 나타내거나, $-O-$, $-S-$, $-Se-$, $-(CH_2)_p-$, 여기서 p 는 1 ~ 5의 정수이다.

<90>

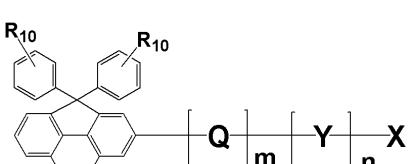
<91>

본 발명에 따른 상기 화학식 1의 화합물은 하기 화학식 7 내지 9의 화합물일 수 있다:

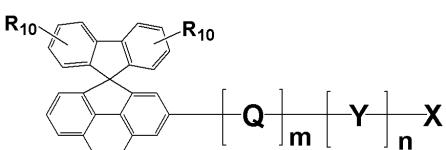
<96> [화학식 7]



[총 31-3] 81



<100> [화학식 9]

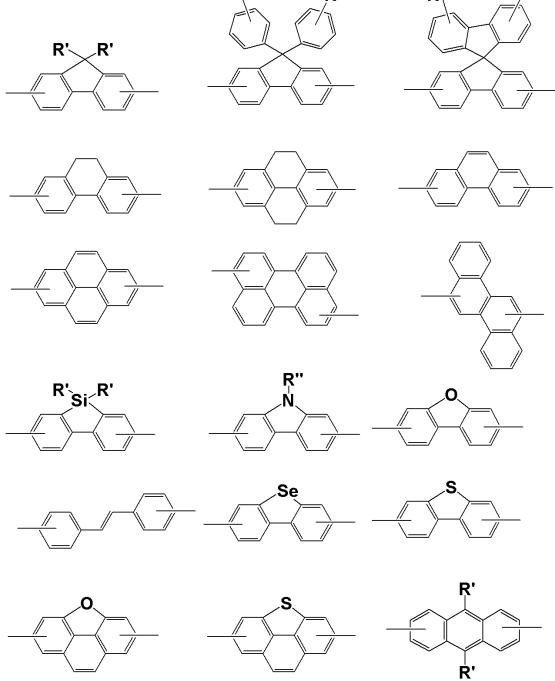


상기 화학식 7 내지 화학식 9에서

<103> Q는 하기 호

[回文 1] 8

Ergonomics



<105>

여기서 R' 및 R"는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 헤테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 헤테로사이클로알킬기이고;

<107>

Y는 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C30의 알킬렌기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 사이클로알킬렌기, 치환 또는

비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴렌기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 알케닐렌기이고;

<108> X는 수소, 할로젠, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1, Z_2, Z_3, Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<109> m은 1 내지 3의 정수이고;

<110> n은 0 내지 3의 정수이고;

<111> m과 n이 2 이상의 정수일 때 각각의 Q와 Y는 서로 다를 수 있고;

<112> R_{10} 은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로젠, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고 또는 $-N(Z_1)(Z_2)$ 또는 $-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1, Z_2, Z_3, Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤�테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기이고;

<113> R_1' 및 R_2' 는 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로젠, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3 ~ C 20의 사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤�테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30의 헤�테로아릴기이고;

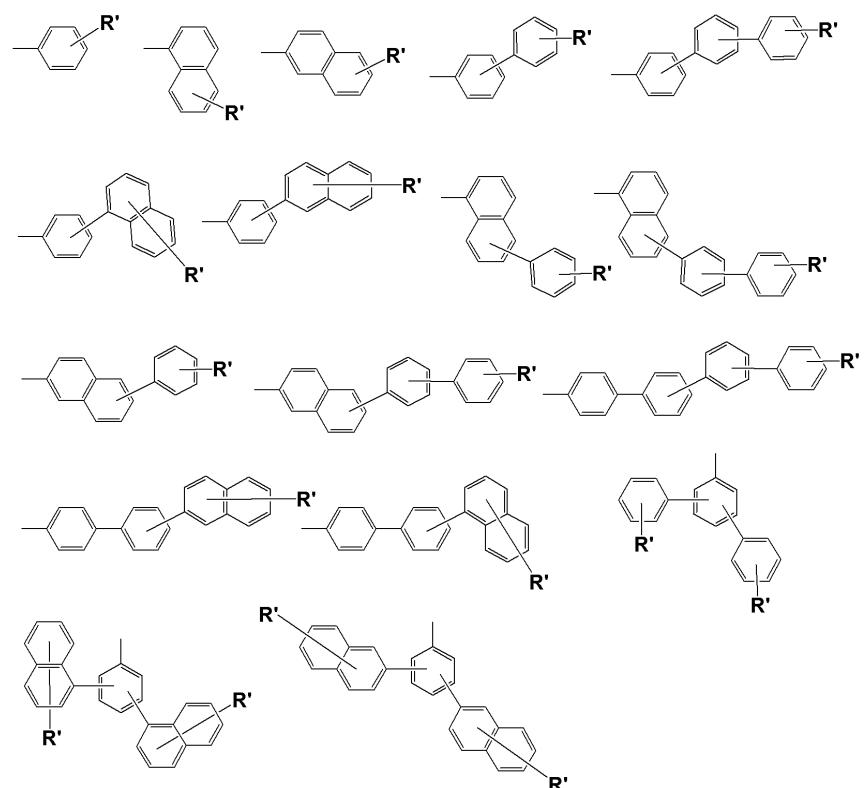
<114> 상기 화학식 7 내지 9에서 m은 1 또는 2의 정수이고, n은 0 내지 2의 정수인 것이 바람직하다.

<115> 상기 화학식 7 내지 화학식 9에서,

<116> $-[Y]_n-X$ 는 하기의 화학식 10 내지 14로 이루어진 군으로부터 선택되어지며, 이에 한정하는 것은 아니다.

<117>

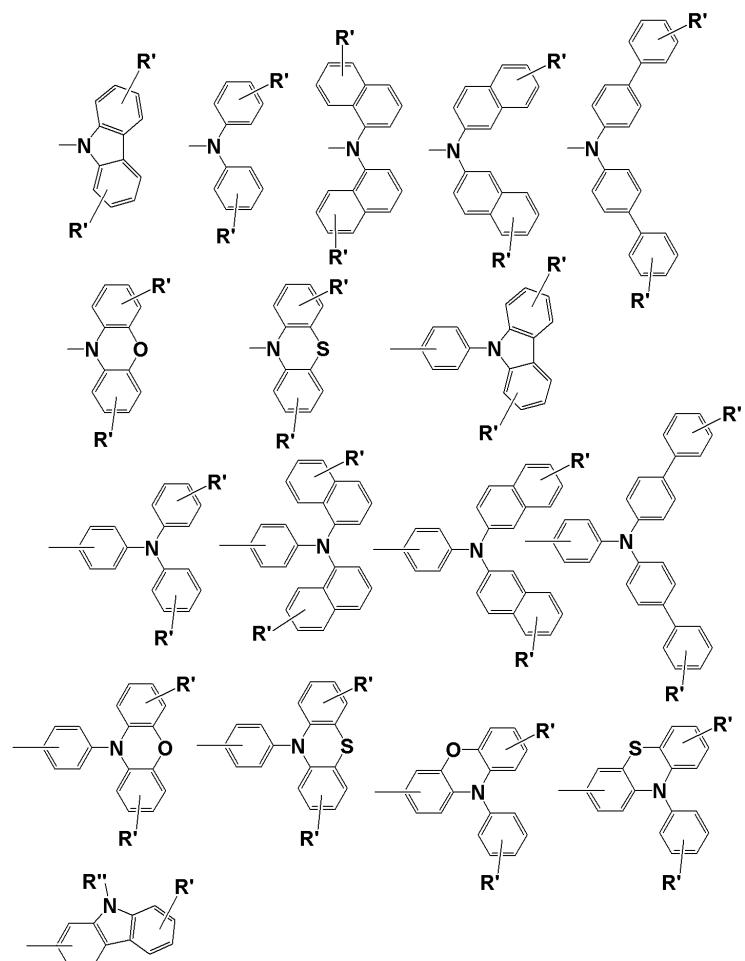
[화학식 10]



<118>

<119>

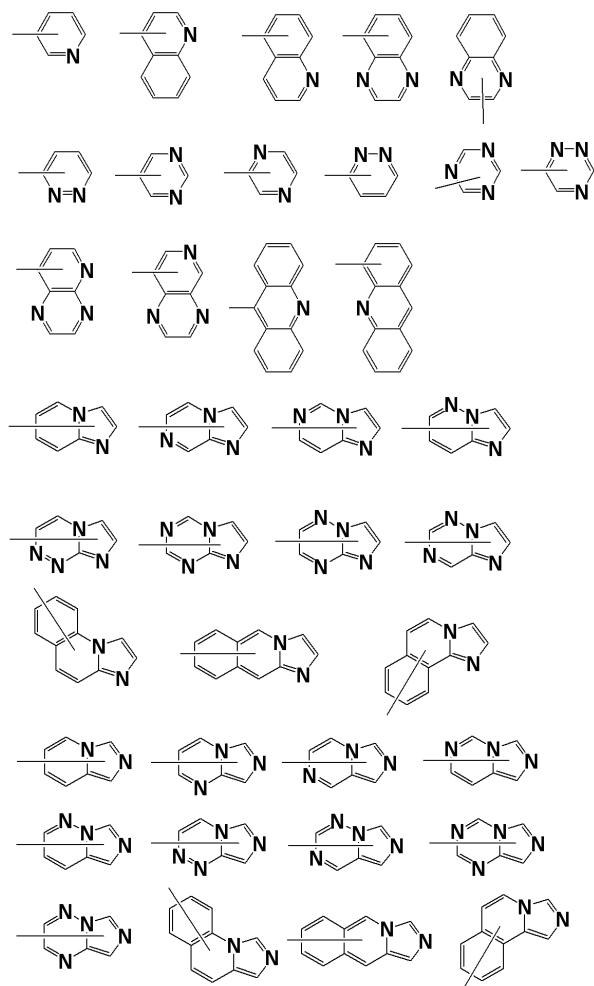
[화학식 11]



<120>

<121>

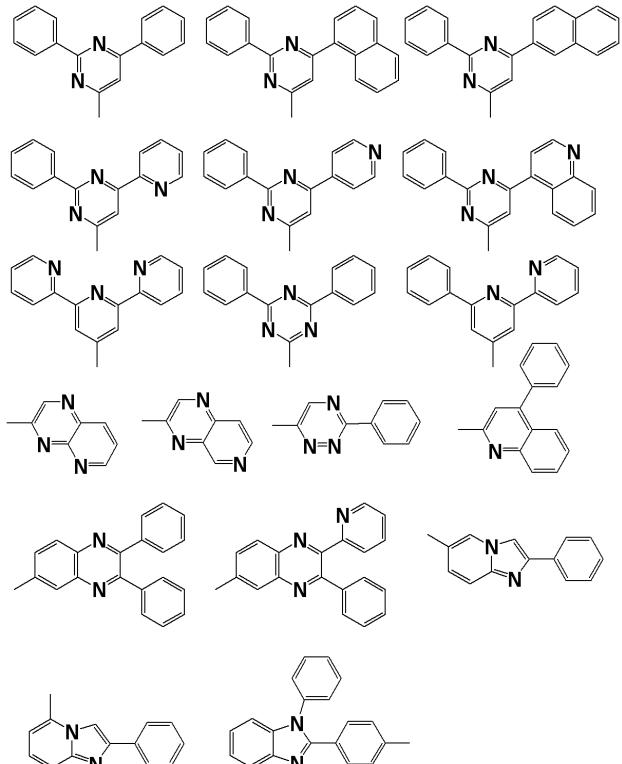
[화학식 12]



<122>

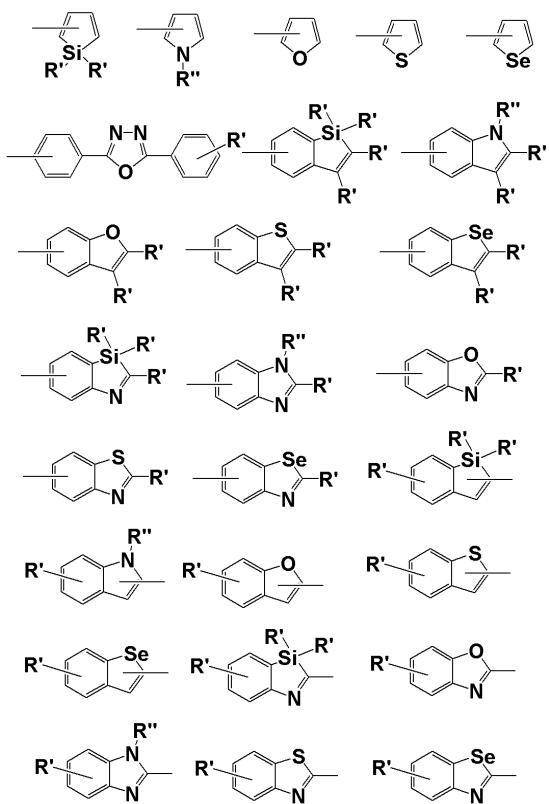
<123>

[화학식 13]



<124>

[화학식 14]



<125>

상기 화학식 10 내지 14에서, R' 및 R''는 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 3~C 20의 시클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 5~C 30 혼테로사이클로알킬기, 치환 또는 비치환된 C 1~C 20의 알콕시기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 6~C 30의 아릴알킬기, 치환 또는 비치환된 C 2~C 30의 혼테로아릴기이고 또는 -N(Z₁)(Z₂) 또는

<126>

<127>

$-Si(Z_3)(Z_4)(Z_5)$ 이고, 상기 Z_1 , Z_2 , Z_3 , Z_4 및 Z_5 는 서로 독립적으로, 수소, 치환 또는 비치환된 C 1 ~ C 20 알킬기, 치환 또는 비치환된 C 6 ~ C 30 아릴기, 치환 또는 비치환된 C 2 ~ C 30 헤테로아릴기, 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기 또는 치환 또는 비치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기이다.

<128> 상기 화학식들에서 아릴기는 방향족 고리 시스템을 갖는 1가 기로서, 2 이상의 고리 시스템을 포함할 수 있으며, 상기 2 이상의 고리 시스템은 서로 결합 또는 융합된 형태로 존재할 수 있다. 상기 헤테로아릴기는 상기 아릴기 중 하나 이상의 탄소가 N, O, S 및 P로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상으로 치환된 기를 가리킨다.

<129> 한편, 사이클로알킬기는 고리 시스템을 갖는 알킬기를 가리키며, 상기 헤�테로사이클로알킬기는 상기 사이클로알킬기 중 하나 이상의 탄소가 N, O, S 및 P로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상으로 치환된 기를 가리킨다.

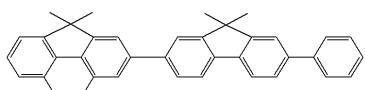
<130> 상기 화학식들에서 알킬기, 알콕시기, 아릴기, 헤테로아릴기, 사이클로알킬기 및 헤�테로사이클로알킬기가 치환될 경우, 이들의 치환기는, -F; -Cl; -Br; -CN; -NO₂; -OH; 비치환 또는 -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 1 ~ C 20 알킬기; 비치환 또는 -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 1 ~ C 20 알콕시기; 비치환 또는 C 1 ~ C 20 알킬기, C 1 ~ C 20 알콕시기, -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 6 ~ C 30 아릴기; 비치환 또는 C 1 ~ C 20 알킬기, C 1 ~ C 20 알콕시기, -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 2 ~ C 30 헤테로아릴기; 비치환 또는 C 1 ~ C 20 알킬기, C 1 ~ C 20 알콕시기, -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 5 ~ C 20 사이클로알킬기; 비치환 또는 C 1 ~ C 20 알킬기, C 1 ~ C 20 알콕시기, -F, -Cl, -Br, -CN, -NO₂ 또는 -OH로 치환된 C 5 ~ C 30 헤테로사이클로알킬기 및 -N(G₆)(G₇)으로 표시되는 기로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상일 수 있다. 이 때, 상기 G₆ 및 G₇은 동일 또는 상이하며 각각 수소; C 1 ~ C 10 알킬기; 또는 C 1 ~ C 10 알킬기로 치환된 C 6 ~ C 30 아릴기일 수 있다.

<131> 보다 구체적으로, R₁ ~ R₈은 동일 또는 상이하며 각각 수소, 할로겐, 시아노기, 히드록실기, C 1 ~ C 10 알킬기, C 1 ~ C 10 알콕시기이고, 치환 또는 비치환된 다음과 같은 유도체로 이루어진 군으로부터 선택될 수 있다: 폐닐기, 비폐닐기, 펜타페닐기, 인데닐기, 나프틸기, 비페닐레닐기, 안트라세닐기, 아즈레닐기, 헬타페닐기, 아세나프틸레닐기, 폐나레닐기, 플루오레닐기, 메틸안트릴기, 폐난트레닐기, 트리페닐레닐기, 폐레닐기, 크리세닐기, 에틸-크리세닐기, 폐세닐기, 폐릴레닐기, 클로로페릴레닐기, 펜타페닐기, 펜타세닐기, 테트라페닐레닐기, 헥사페닐기, 헥사세닐기, 루비세닐기, 코로네닐기, 트리나프틸레닐기, 헬타페닐기, 헬타세닐기, 플루오레닐기, 폐란트레닐기, 오바레닐기, 카르바졸릴기, 티오페닐기, 인돌일기, 푸리닐기, 벤즈이미다졸일기, 퀴놀리닐기, 벤조티오페닐기, 파라티아지닐기, 피롤일기, 피라졸릴기, 이미다졸릴기, 이미다졸리닐기, 옥사졸릴기, 티아졸릴기, 트리아졸릴기, 테트라아졸일기, 옥사디아졸릴기, 폐리디닐기, 폐리다지닐기, 폐리미디닐기, 폐라지닐기, 티안트레닐기(thianthrenyl), 사이클로펜틸기, 사이클로헥실기, 옥시라닐기, 폐롤리디닐기, 폐라졸리디닐기, 이미다졸리디닐기, 폐페리디닐기, 폐페라지닐기, 모르폴리닐기, 디(C 6 ~ C 30 아릴)아미노기, 트리(C 6 ~ C 30 아릴)실릴기 및 이들의 유도체.

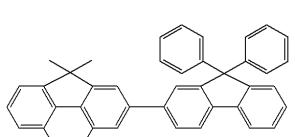
<132> 본 명세서에 있어서, 상기 "유도체"란 용어는 상기 나열한 기들 중 하나 이상의 수소가 전술한 바와 같은 치환기로 치환된 기를 가리키는 것이다.

<133> 본 발명에 따른 화합물은 하기 화학식 15 내지 43을 가질 수 있으나, 이에 한정되는 것은 아니다:

<134> [화학식 15]



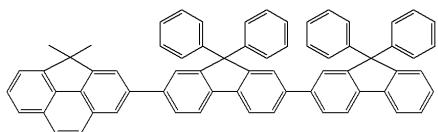
<135> [화학식 16]



<137>

<138>

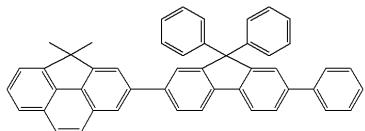
[화학식 17]



<139>

<140>

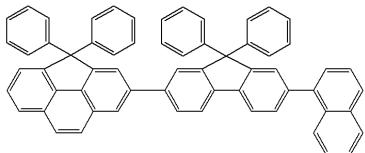
[화학식 18]



<141>

<142>

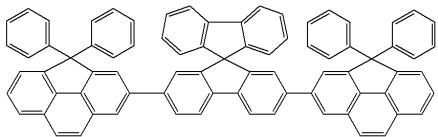
[화학식 19]



<143>

<144>

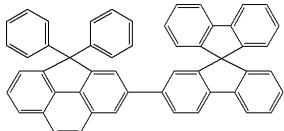
[화학식 20]



<145>

<146>

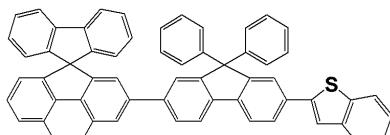
[화학식 21]



<147>

<148>

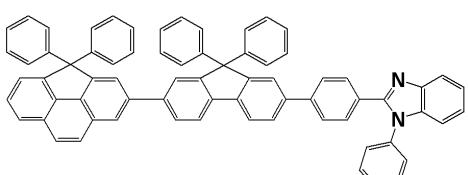
[화학식 22]



<149>

<150>

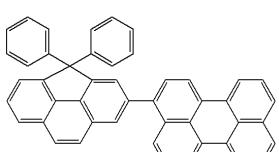
[화학식 23]



<151>

<152>

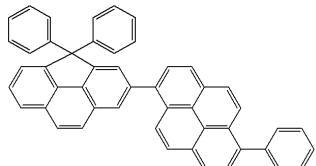
[화학식 24]



<153>

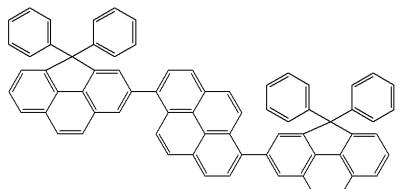
<154>

[화학식 25]



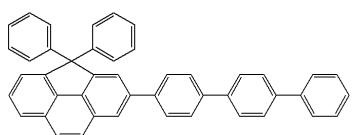
<155>

[화학식 26]



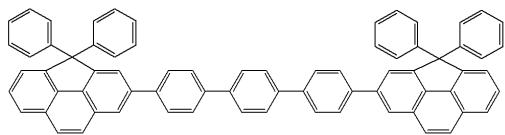
<157>

[화학식 27]



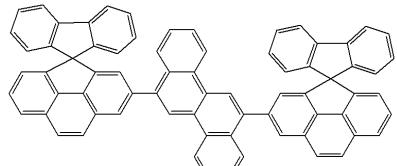
<159>

[화학식 28]



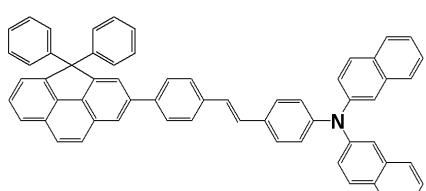
<161>

[화학식 29]



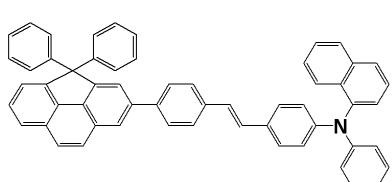
<163>

[화학식 30]



<165>

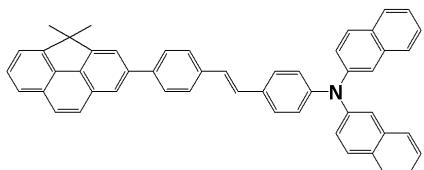
[화학식 31]



<167>

<168>

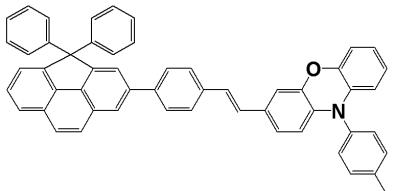
[화학식 32]



<169>

<170>

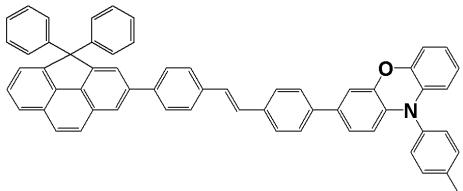
[화학식 33]



<171>

<172>

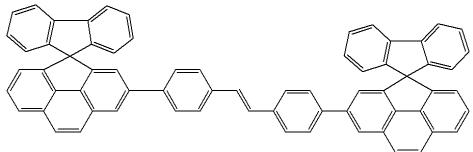
[화학식 34]



<173>

<174>

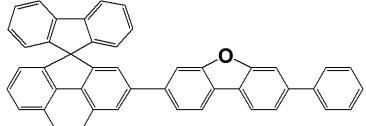
[화학식 35]



<175>

<176>

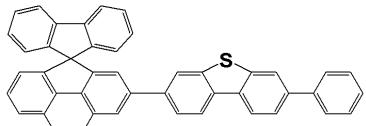
[화학식 36]



<177>

<178>

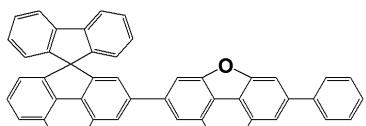
[화학식 37]



<179>

<180>

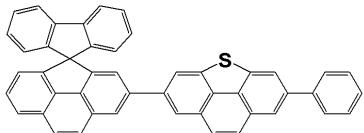
[화학식 38]



<181>

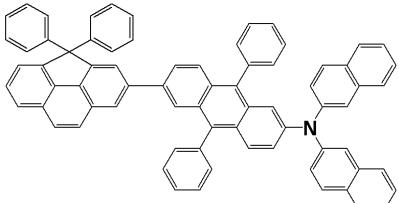
<182>

[화학식 39]



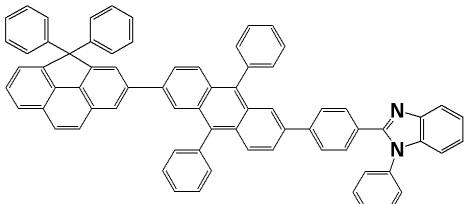
<183>

[화학식 40]



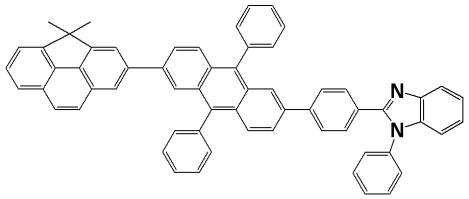
<185>

[화학식 41]



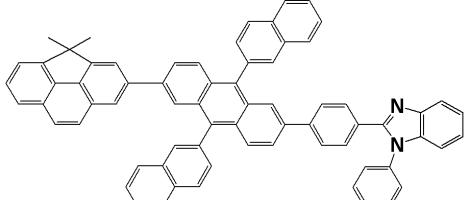
<187>

[화학식 42]



<189>

[화학식 43]



<191>

<192> 상기 화학식 1로 표시되는 본 발명에 따른 화합물은 통상의 합성을 이용하여 합성될 수 있으며, 상기 화합물의 보다 상세한 합성 경로는 하기 합성예의 반응식을 참조한다.

<193>

본 발명의 유기 전계 발광 소자는,

<194>

제1전극;

<195>

제2전극; 및

<196>

상기 제1전극과 상기 제2전극 사이에 개재된 유기막을 포함하는 유기 전계 발광 소자로서, 상기 유기막이 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 하나 이상 포함하는 것을 특징으로 한다.

<197>

상기 화학식 1의 화합물은 유기 전계 발광 소자의 유기막, 특히 발광층, 정공주입층 또는 정공수송층에 사용되며 적합하다.

<198>

본 발명에 따른 유기 전계 발광 소자는, 용액 도포법으로 제조할 경우 유기막의 안정성이 떨어지는 종래의 유기

전계 발광 소자의 경우와 달리, 우수한 용해성과 열 안정성을 가지면서도 안정한 유기막의 형성이 가능한 화합물을 포함하여, 우수한 구동 전압 및 색순도 등의 향상된 발광 특성을 제공할 수 있다.

<199> 본 발명에 따른 유기 전계 발광 소자의 구조는 매우 다양할 수 있다. 즉, 상기 제1전극과 제2전극 사이에 정공 주입층, 정공수송층, 정공저지층, 전자저지층, 전자수송층 및 전자주입층으로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 층을 더 포함할 수 있다.

<200> 보다 구체적으로, 본 발명에 따른 유기 전계 발광 소자의 구체적인 예는 도 1a, 1b 및 1c를 참조한다. 도 1a의 유기 전계 발광 소자는 제1전극/정공주입층/정공수송층/발광층/전자수송층/전자주입층/제2전극으로 이루어진 구조를 갖고, 도 1b의 유기 전계 발광 소자는 제1전극/정공주입층/발광층/전자수송층/전자주입층/제2전극으로 이루어진 구조를 갖는다. 또한, 도 1c의 유기 전계 발광 소자는 제1전극/정공주입층/정공수송층/발광층/정공저지층/전자수송층/전자주입층/제2전극의 구조를 갖는다. 이 때, 상기 발광층, 정공주입층 및 정공수송층 중 하나 이상은 본 발명에 따른 화합물을 포함할 수 있다.

<201> 본 발명에 다른 유기 전계 발광 소자의 발광층은 적색, 녹색, 청색 또는 백색을 포함하는 인광 또는 형광 도편트를 포함할 수 있다. 이 중, 상기 인광 도편트는 Ir, Pt, Os, Ti, Zr, Hf, Eu, Tb 및 Tm으로 이루어진 군으로부터 선택된 하나 이상의 원소를 포함하는 유기금속화합물일 수 있다.

<202> 이하, 본 발명에 따른 유기 전계 발광 소자의 제조 방법을 도 1c에 도시된 유기 전계 발광 소자를 참조하여, 살펴보기로 한다.

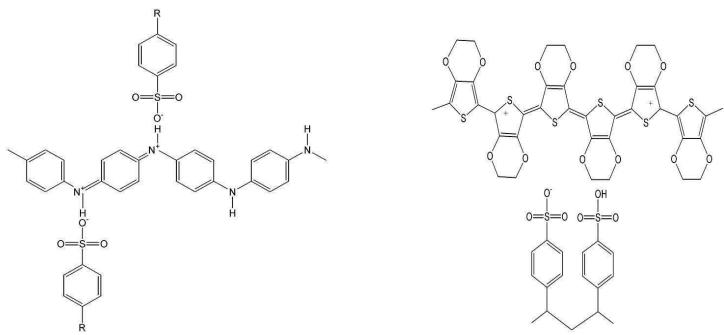
<203> 먼저 기판 상부에 높은 일함수를 갖는 제1전극용 물질을 증착법 또는 스퍼터링법 등에 의해 형성하여 제1전극을 형성한다. 상기 제1전극은 애노드(Anode)일 수 있다. 여기에서 기판으로는 통상적인 유기 전계 발광 소자에서 사용되는 기판을 사용하는데 기계적 강도, 열적 안정성, 투명성, 표면 평활성, 취급용이성 및 방수성이 우수한 유리 기판 또는 투명 플라스틱 기판이 바람직하다. 제1전극용 물질로는 투명하고 전도성이 우수한 산화인듐주석(ITO), 산화인듐아연(IZO), 산화주석(SnO₂), 산화아연(ZnO) 등을 사용한다.

<204> 다음으로, 상기 제1전극 상부에 진공증착법, 스판코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 다양한 방법을 이용하여 정공주입층(HIL)을 형성할 수 있다.

<205> 진공증착법에 의하여 정공주입층을 형성하는 경우, 그 증착 조건은 정공주입층의 재료로서 사용하는 화합물, 목적으로 하는 정공주입층의 구조 및 열적 특성 등에 따라 다르지만, 일반적으로 증착온도 100 내지 500°C, 진공도 10⁻⁸ 내지 10⁻³ torr, 증착속도 0.01 내지 100Å/sec, 막 두께는 통상 10Å 내지 5μm 범위에서 적절히 선택하는 것이 바람직하다.

<206> 스판코팅법에 의하여 정공주입층을 형성하는 경우, 그 코팅 조건은 정공주입층의 재료로서 사용하는 화합물, 목적으로 하는 정공주입층의 구조 및 열적 특성에 따라 상이하지만, 약 2000rpm 내지 5000rpm의 코팅 속도, 코팅 후 용매 제거를 위한 열처리 온도는 약 80°C 내지 200°C의 온도 범위에서 적절히 선택하는 것이 바람직하다.

<207> 상기 정공주입층 물질은 전술한 바와 같은 화학식 1을 갖는 화합물일 수 있다. 또는, 예를 들어, 미국특허 제4,356,429호에 개시된 구리프탈로시아닌 등의 프탈로시아닌 화합물 또는 Advanced Material, 6, p.677(1994)에 기재되어 있는 스타버스트형 아민 유도체류인 TCTA, m-MTADATA, m-MTDAPB, 용해성이 있는 전도성 고분자인 Pani/DBSA (Polyaniline/Dodecylbenzenesulfonic acid:폴리아닐린/도데실벤젠су阜산) 또는 PEDOT/PSS (Poly(3,4-ethylenedioxythiophene)/Poly(4-styrenesulfonate):폴리(3,4-에틸렌디옥시티오펜)/폴리(4-스티렌술포네이트)), Pani/CSA (Polyaniline/Camphor sulfonicacid:폴리아닐린/캄퍼술阜산) 또는 PANI/PSS (Polyaniline)/Poly(4-styrenesulfonate):폴리아닐린)/폴리(4-스티렌술포네이트)) 등과 같은 공지된 정공주입 물질을 사용할 수 있다.



<208>

Pani/DBSA

PEDOT/PSS

<210>

상기 정공주입층의 두께는 약 100\AA 내지 10000\AA , 바람직하게는 100\AA 내지 1000\AA 일 수 있다. 상기 정공주입층의 두께가 100\AA 미만인 경우, 정공주입 특성이 저하될 수 있으며, 상기 정공주입층의 두께가 10000\AA 를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

<211>

다음으로 상기 정공주입층 상부에 진공증착법, 스픈코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 다양한 방법을 이용하여 정공수송층(HTL)을 형성할 수 있다. 진공증착법 및 스픈코팅법에 의하여 정공수송층을 형성하는 경우, 그 증착 조건 및 코팅조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

<212>

상기 정공수송층 물질은 전술한 바와 같은 상기 화학식 1을 갖는 화합물일 수 있다. 또는, 예를 들어, N-페닐 카르바졸, 폴리비닐카르바졸 등의 카르바졸 유도체, N,N'-비스(3-메틸페닐)-N,N'-디페닐-[1,1-비페닐]-4,4'-디아민(TPD), N,N'-디(나프탈렌-1-일)-N,N'-디페닐 벤지딘(α -NPD) 등의 방향족 축합환을 가지는 통상적인 아민 유도체 등과 같은 공지된 정공수송 물질을 사용할 수 있다.

<213>

상기 정공수송층의 두께는 약 50\AA 내지 1000\AA , 바람직하게는 100\AA 내지 600\AA 일 수 있다. 상기 정공수송층의 두께가 50\AA 미만인 경우, 정공수송 특성이 저하될 수 있으며, 상기 정공수송층의 두께가 1000\AA 를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

<214>

다음으로 상기 정공수송층 상부에 진공증착법, 스픈코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 방법을 이용하여 발광층(EML)을 형성할 수 있다. 진공증착법 및 스픈코팅법에 의해 발광층을 형성하는 경우, 그 증착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

<215>

상기 발광층은 전술한 바와 같이 본 발명을 따르는 화학식 1의 화합물을 포함할 수 있다. 이 때, 화학식 1의 화합물에 적합한 공지의 형광호스트 재료가 함께 사용될 수 있거나, 공지의 도편트 재료가 함께 사용될 수 있다. 상기 화학식 1의 화합물을 인광호스트로서 단독 또는 CBP(4,4'-N,N'-디카바졸-비페닐), 또는 PVK(폴리(n-비닐 카바졸)) 등과 함께 사용할 수 있다. 인광 도편트로서는 적색 인광 도편트 PtOEP, UDC사의 RD 61, 녹색 인광 도편트 Ir(PPy)3(PPy=2-phenylpyridine), 청색 인광 도편트인 F2Irpic, UDC사의 적색 인광 도편트 RD 61 등을 사용할 수 있다.

<216>

상기 화학식 1의 화합물을 도편트로 사용하는 경우, 도핑농도는 특별히 제한되지 않으나 통상적으로 호스트 100 중량부를 기준으로 하여 상기 도편트의 함량은 $0.01 \sim 15$ 중량부이다. 또한, 상기 화학식 1의 화합물을 단독 호스트로 사용하는 경우, 도핑농도는 특별히 제한 되지 않으나 통상적으로 상기 호스트 100 중량부를 기준으로 하여 도편트의 함량은 $0.01 \sim 15$ 중량부이고, 단독 호스트가 아닌 경우 상기 호스트는 호스트 전체 100중량부 기준으로 $30 \sim 99$ 중량부이다.

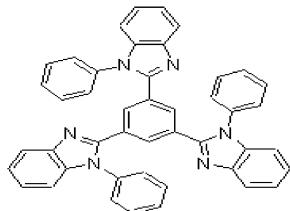
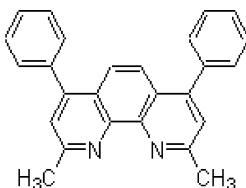
<217>

상기 발광층의 두께는 약 100\AA 내지 1000\AA , 바람직하게는 200\AA 내지 600\AA 일 수 있다. 상기 발광층의 두께가 100\AA 미만인 경우, 발광 특성이 저하될 수 있으며, 상기 발광층의 두께가 1000\AA 를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

<218>

발광층에 인광 도편트와 함께 사용할 경우에는 삼중향 여기자 또는 정공이 전자수송층으로 확산되는 현상을 방지하기 위하여, 상기 정공수송층 상부에 진공증착법, 스픈코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 방법을 이용하여 정공저지층(HBL)을 형성할 수 있다. 진공증착법 및 스픈코팅법에 의해 정공저지층을 형성하는 경우, 그 조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다. 사용가능한 공지의 정공저지재료, 예를 들면 옥사디아졸 유도체나 트리아졸 유도체, 페난트롤린 유도체, BCP, 알

루미늄 착물(aluminum complex) 등을 들 수 있다.



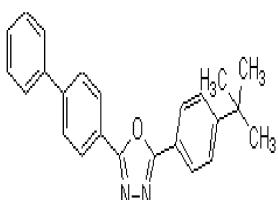
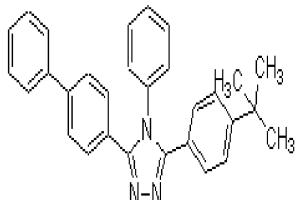
<219>

<220>

<221>

페난트롤린 함유 유기 화합물

이미다졸 함유 유기 화합물

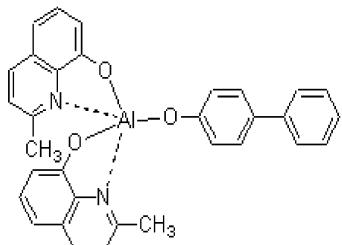


<222>

<223>

트리아졸 함유 유기 화합물

옥사디아졸 함유 화합물



<224>

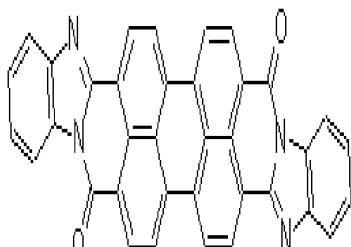
BA1q

<226>

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

<227>

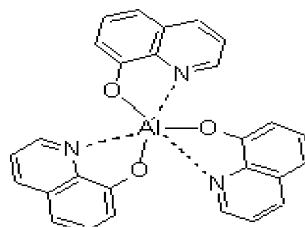
다음으로 전자수송층(ETL)을 진공증착법, 또는 스핀코팅법, 캐스트법 등의 다양한 방법을 이용하여 형성한다. 진공증착법 및 스핀코팅법에 의해 전자수송층을 형성하는 경우, 그 조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다. 상기 전자수송층 재료는 전자주입전극(Cathode)로부터 주입된 전자를 안정하게 수송하는 기능을 하는 것으로서 옥사졸계 화합물, 이소옥사졸계 화합물, 트리아졸계 화합물, 이소티아졸(isothiazole)계 화합물, 옥사디아졸계 화합물, 티아디아졸(thiadiazole)계 화합물, 페릴렌(perylen)계 화합물, 알루미늄 착물(예: Alq₃(트리스(8-퀴놀리놀라토)-알루미늄(tris(8-quinolinolato)-aluminium) BA1q, SA1q, Almq3, 갈륨 착물(예: Gaq'20Piv, Gaq'20Ac, 2(Gaq'2))등과 같은 공지의 재료를 사용할 수도 있다.



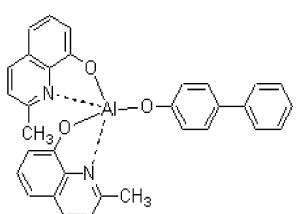
<228>

페릴렌계 화합물

<229>



<230>

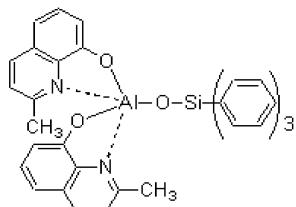


<231>

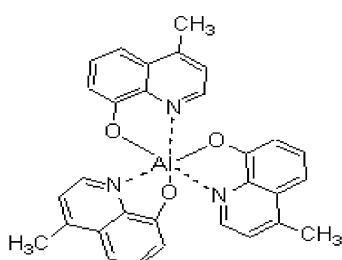
<232>

Alq3

BALq



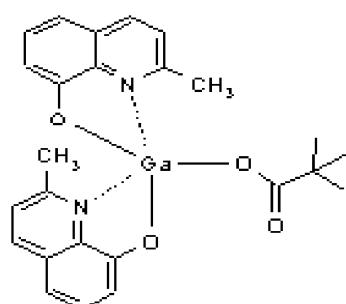
<233>



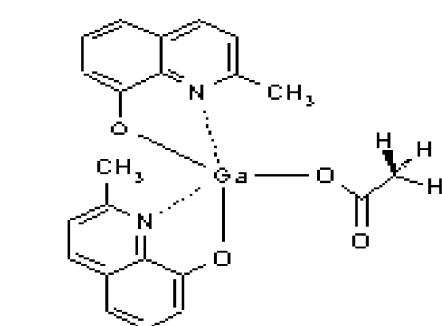
<234>

SAlq

Almq3



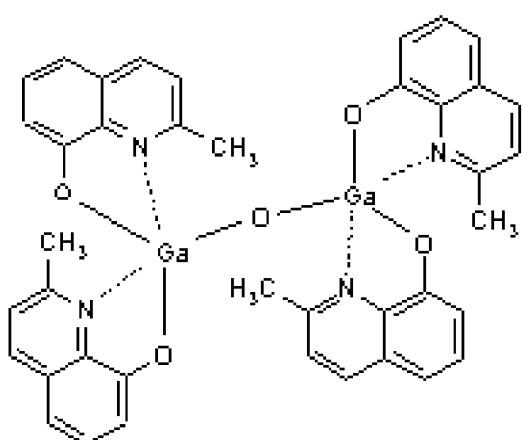
<235>



<236>

Gaq'20Piv

Gaq'20ac



<237>

2(Gaq'2)

<238>

상기 전자수송층의 두께는 약 100Å 내지 1000Å, 바람직하게는 200Å 내지 500Å일 수 있다. 상기 전자수송층의 두께가 100Å 미만인 경우, 전자수송 특성이 저하될 수 있으며, 상기 전자수송층의 두께가 1000Å를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

<240> 또한 전자수송층 상부에 음극으로부터 전자의 주입을 용이하게 하는 기능을 가지는 물질인 전자주입층(EIL)이 적층될 수 있으며 이는 특별히 재료가 제한되지 않는다.

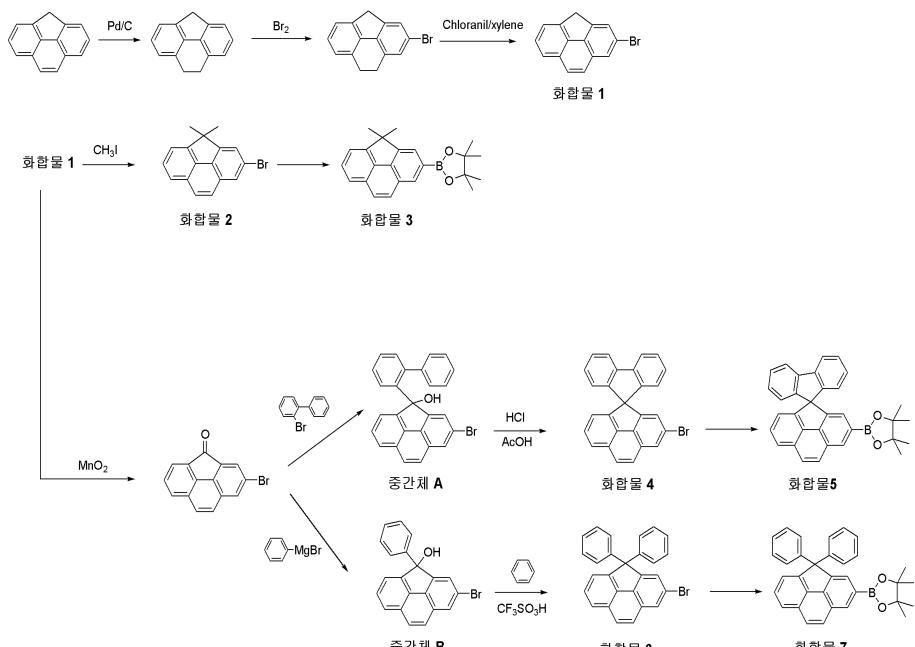
<241> 전자 주입층으로서는 LiF, NaCl, CsF, Li₂O, BaO 등과 같은 전자주입층 형성 재료로서 공지된 임의의 물질을 이용할 수 있다. 상기 전자주입층의 종착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건범위 중에서 선택된다.

<242> 상기 전자주입층의 두께는 약 1Å 내지 100Å, 바람직하게는 5Å 내지 50Å일 수 있다. 상기 전자주입층의 두께가 1Å 미만인 경우, 전자주입 특성이 저하될 수 있으며, 상기 전자주입층의 두께가 100Å를 초과하는 경우, 구동전압이 상승할 수 있기 때문이다.

<243> 마지막으로 전자주입층 상부에 진공증착법이나 스퍼터링법 등의 방법을 이용하여 제2전극을 형성할 수 있다. 상기 제2전극은 캐소드(Cathode)로 사용될 수 있다. 상기 제2전극 형성용 금속으로는 낮은 일함수를 가지는 금속, 합금, 전기전도성 화합물 및 이들의 혼합물을 사용할 수 있다. 구체적인 예로서는 리튬(Li), 마그네슘(Mg), 알루미늄(Al), 알루미늄-리튬(Al-Li), 칼슘(Ca), 마그네슘-인듐(Mg-In), 마그네슘-은(Mg-Ag) 등을 들 수 있다. 또한 전면 발광소자를 얻기 위하여 ITO, IZO를 사용한 투과형 캐소드를 사용할 수도 있다.

<244> 이하, 본 발명을 하기 실시예를 통하여 본 발명을 보다 상세하게 설명하고자 하며, 하기의 실시예 및 합성예는 단지 설명의 목적을 위한 것으로 본 발명을 제한하기 위한 것은 아니다.

<245> 실시예



<246>

<247> 합성예 1

1) 8,9-디히드로-4H-사이클로펜타[def]페난트렌 (8,9-dihydro-4H-cyclopentaphenanthrene)의 합성

<249>

4H-사이클로펜타[def]페난트렌(4.75g, 25mmol)을 파 반응기(Par reactor)에 넣은 후에 EtOH(200ml)을 가하였다. 5% Pd/C(3.99g)을 반응액에 첨가하고 수소압을 40 psi로 유지하면서 24시간 반응시켰다. 반응 종료후 반응액을 여과하고 여액을 감압농축하여 백색의 목적물(4.32g, 90%)을 얻었다.

<250>

2) 2-브로모-8,9-디히드로-4H-사이클로펜타[def]페난트렌 (2-bromo-8,9-dihydro-4H-cyclopenta[def]phenanthrene)의 합성

<251>

250ml 등근바닥플라스크에 8,9-디히드로-4H-사이클로펜타[def]페난트렌(4.42g, 23mmol)을 넣고 CCl₄(100ml)을 가하여 용해시켰다. 반응액을 0°C로 냉각하고 Br₂(7.72g, 48mmol)을 반응액에 적가하였다. 4시간동안 반응시킨 후에 10%NaSO₃ 용액을 가하고 유기층을 분리하였다. 분리한 유기층을 감압농축한 후에 n-헥산을 이용하여 재결정화하여 목적물(4.45g, 55%)을 얻었다.

<252> 3) 화합물 1의 합성

<253> 250ml 등근 바닥 플라스크에 2-브로모-8,9-디히드로-4H-사이클로펜타[def]페난트렌 (4.45g, 12.7mmol)을 자일렌을 가하여 녹이고 상온에서 o-클로라닐(o-Chloranil)(4.15g)을 가하였다. 오일バス(Oil Bath)를 이용하여 가열환류 시키면서 72시간 동안 반응시켰다. 반응 종료후 반응액을 냉각하고 감압농축하였다. 농축하여 얻은 잔류물은 N-헥산을 전개용매로 하여 실리카겔 컬럼을 실시하여 화합물 1(3.6g, 81%)을 얻었다. . ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 7.98(2H, s), 7.79(2H, s), 7.73(2H, s), 6.94(dd, 1H), 4.28(2H, s).

<254> 4) 화합물 2의 합성

<255> 50ml 등근 바닥 플라스크에 2-브로모-4H-사이클로펜타[def]페난트렌 2.6g(7.7mmol)과 t-BuOH(20.8g, 61.6mmol), DMSO(20ml)와 HMPA(20ml)을 주사기로 첨가한 뒤 50분동안 상온에서 교반한 다음 반응온도를 0°C로 내렸다. 0°C에서 CH_3I (3.75 ml, 61.6mmol)을 주사기로 적하한 후 0°C에서 30분간 교반하였다. 그 후, 반응액에 물(50ml)과 염화메틸렌(50ml)을 첨가하여 유기층을 분리하여 실리카겔 칼럼 크로마토그래피를 실시하여 화합물 2(3.6 g, 80 %)를 얻었다. ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 7.98(2H, s), 7.79(2H, s), 7.73(2H, s), 6.94(dd, 1H), 1.93(m, 6H).

<256> 4) 화합물 3의 합성

<257> 아르곤기체 하에서 250ml 등근 바닥 플라스크에 화합물 2 3.6g (1eq, 12.12mmol)을 THF 100ml에 녹인 후 -78°C에서 n-BuLi 2.5M(헥산) 5.5ml (1.2eq, 14.54mmol)를 첨가하였다. 그 후 -78°C에서 1시간 동안 교반하고 2-이소프로록시-4,4,5,5-테트라메틸-1,3,2-디옥사보로란 3.3ml (1.3eq, 15.75mmol)을 첨가하여 실온에서 2시간 동안 교반하였다. 그 다음 물 50ml을 첨가하여 반응을 종결하고 브린(brine)과 염화메틸렌으로 추출하였다. 추출해 낸 유기층을 무수 황산마그네슘으로 건조시켜 여과하고 용매를 제거하였다. 결과물을 소량의 툴루엔에 녹여 실리카겔 컬럼으로 분리하여 불순물을 제거한 후 전개 용매의 극성을 높여 하얀색의 고체를 2.5g (60%) 얻었다.

<258> 합성예 2

<259> 1) 2-브로모-사이클로펜타[def]페난트렌-4-온 2-bromo-cyclopenta[def]phenanthren-4-one) 의 합성

<260> 250ml 등근 바닥 플라스크에 벤젠(200ml)을 넣고 화합물 1 (3.6g, 10.4mmol)을 가하였다. 반응액에 MnO_2 (150g)을 첨가한 후에 오일 바스를 이용하여 가열환류 조건에서 18시간동안 반응시켰다. 반응 종료 후에 반응액을 여과하여 MnO_2 를 제거하고 CHCl_3 , THF, MeOH 순으로 충분히 세척하였다. 여액을 감압농축한 후에 얻은 잔류물을 아세톤을 이용하여 재결정화하여 목적물(1.45g, 39%)을 얻었다.

<261> 2) 중간체 A의 합성

<262> 2-브로모 비페닐 (0.68 g, 2.95 mmol)을 무수 THF 10 ml에 녹이고 반응온도를 -78°C로 냉각했다. 그 후, t-BuLi 3.5ml을 천천히 적가하고 한시간 동안 교반한 다음, 2-브로모-사이클로펜타[def]페난트렌-4-온 (1 g, 2.95mmol)을 무수 THF 5 ml에 녹인 용액을 반응액에 30분간 적가하였다. 반응종결 후, 반응액을 감압농축하고 잔류물은 에틸아세테이트, 소금물을 가하여 유기층을 분리하였다. 농축하여 얻은 잔류물은 실리카겔 컬럼을 실시하여 중간체 A 화합물 3.6g을 얻었다

<263> 3) 화합물 4의 합성

<264> 위에서 얻어진 중간체 A 화합물을 아세트산 30 ml에 녹인 후, 반응액의 온도를 0°C로 냉각하였다. 그 후 농염산 1ml를 반응액에 적가하고 2시간동안 반응시켰다. 반응 종결 후, 반응중에 생성된 백색고체를 여과하여 아세트산과 메탄올로 세척하여 흰색의 고체 2 g(80%)을 얻었다. ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 7.22-7.26(m, 8H), 7.70(s, 2H), 7.80(s, 3H), 8.00(s, 2H).

<265> 4) 화합물 5의 합성

<266> 상기 합성예1의 화합물 3의 합성에서 화합물 2 대신에 화합물 4를 사용하는 것을 제외하고는 합성예 1의 화합물 3의 합성과 동일한 방법을 사용하여 화합물 5를 합성하였다.

<267> 합성예 3

<268> 1) 중간체B 의 합성

<269> 2-브로모-사이클로펜타[def]페난트렌-4-온 (2-bromo-cyclopenta[def]phenanthren-4-one) 1.0g(2.76 mmol)을 건조 에테르 (30ml)와 THF(10ml)에 녹이고 질소가스 하에서 페닐 마그네슘 브로마이드 (phenylmagnesium bromide)(3.0M in ether)을 천천히 가한 후 3시간동안 환류하였다. 물을 가하여 반응을 종결시키고 1N-HCl 용액으로 pH 3-4로 한 다음 에틸아세테이트로 추출하였다. 유기층을 무수 황산나트륨으로 건조, 여과하고 감압하에 농축하여 얻어진 고체를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 고체 상태의 0.79g(65%)의 목적화합물을 얻었다.

<270> 3) 화합물 6의 합성

<271> 중간체 B 화합물 0.79g (1.79 mmol)을 건조한 벤젠 20 ml에 녹이고 트리플루오로메탄술폰산 (trifluoromethane sulfonic acid) 0.48ml(5.38 mmol, 3eq.)을 적가 한 후 80°C에서 2시간동안 반응시켰다. 반응액을 물로 희석하고 에틸아세테이트로 추출한 다음 유기층을 무수 황산나트륨으로 건조, 여과하고 감압하에 농축하여 얻어진 고체를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 얻어진 고체를, EtOAc-Hex 혼합용매로 재결정하여 고체상태의 0.65g(63 %)의 목적 화합물을 얻었다. ^1H NMR(300MHz, CDCl_3 , δ) : 7.22-7.26(m, 10H), 7.70(s, 2H), 7.80(s, 3H), 8.00(s, 2H)

<272> 4) 화합물 7의 합성

<273> 상기 합성예1의 화합물 3의 합성에서 화합물 2 대신에 화합물 6을 사용하는 것을 제외하고는 합성예 1의 화합물 3의 합성과 동일한 방법을 사용하여 화합물 7를 합성하였다.

<274> 발광 재료의 합성예

<275> 1) 재료1의 합성(화학식 18)

<276> 아르곤기체 하에서 100 ml 동근 바닥 플라스크에 화합물3 1.0g (1 eq, 2.9mmol), 2-브로모-7-페닐-9,9'-디페닐 플루오렌 (2-Bromo-7-phenyl-9,9'-diphenylfluorene) 1.37g (1 eq, 2.9mmol), 테트라카이스(트리페닐포스핀)팔라듐(0) 0.26g (0.1eq, 0.29mmol), 2M K_2CO_3 1 ml (1 eq, 2.9mmol), 테트라부틸암모늄브로마이드 0.68g (1 eq, 2.9mmol)를 넣고 THF과 톨루エン을 각각 50ml와 20ml 넣고 100°C에서 16시간 동안 환류시켰다. 용액의 색이 진한 갈색으로 변하는 것을 확인한 후 물을 첨가하고 에틸아세테이트로 추출하였다. 그 후 추출해 낸 유기층을 무수 황산마그네슘으로 건조시켜 여과하고 용매를 제거하였다. 결과물을 소량의 톨루엔에 녹여 실리카겔 컬럼으로 분리하여 얻은 고체를 톨루엔과 메탄올로 재결정하여 화학식 18로 표현되는 재료1을 1.15g (65%)을 얻었다. ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 8.11(s, 2H), 7.98(s, 3H), 7.81(s, 2H), 7.75 - 7.10 (m, 23H), 1.93(m, 6H).

<277> 2) 재료 2의 합성 (화학식 29)

<278> 상기 재료1의 합성에서 화합물 3 대신에 화합물 5를, 2-브로모-7-페닐-9,9'-디페닐플루오렌 (2-Bromo-7-phenyl-9,9'-diphenylfluorene) 대신에 6,12-디브로모-크리센 (6,12-dibromo-chrysene)을 사용하는 것을 제외하고는 재료 1의 합성과 동일한 방법을 사용하여 화학식 29로 표현되는 재료2를 합성하였다. ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 8.61 - 7.45 (m, 40H).

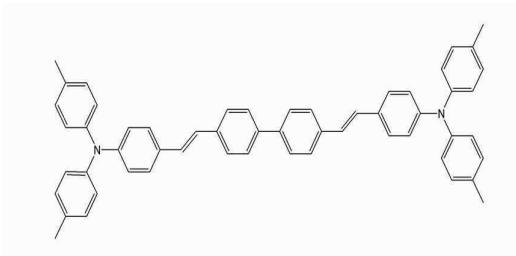
<279> 3) 재료 3의 합성 (화학식 30)

<280> 상기 재료1의 합성에서 화합물 3 대신에 화합물 7을, 2-브로모-7-페닐-9,9'-디페닐플루오렌 (2-Bromo-7-phenyl-9,9'-diphenylfluorene) 대신에 {4-[2-(4-브로모-페닐)-비닐]-페닐}-디나프탈렌-2-일-아민 ({4-[2-(4-Bromo-phenyl)-vinyl]-phenyl}-dinaphthalen-2-yl-amine)을 사용하는 것을 제외하고는 재료 1의 합성과 동일한 방법을 사용하여 화학식 30로 표현되는 재료3을 합성하였다. ^1H NMR (300MHz, CDCl_3 , δ) : 8.23 - 7.12(m, 39H), 6.95 (s, 2H)

<281> 실시예 1

<282>

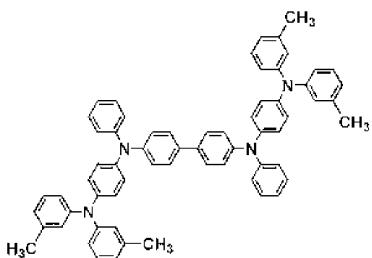
[화학식 44]



<283>

<284>

[화학식 45]



<285>

<286>

상기 재료1을 발광층의 호스트로 사용하고 상기 화학식 44을 발광층의 도편트로 사용하여, 다음과 같은 구조를 갖는 유기 발광 소자를 제작하였다: ITO / 화학식 45 (200Å) / α -NPD(300Å) / 재료1 : 화학식 44 (300Å) / Alq3(40Å) / LiF(10Å) / Al(2000Å).

<287>

애노드는 $15\Omega/cm^2$ (1000Å) ITO 유리 기판을 50mm x 50mm x 0.7mm 크기로 잘라서 아세톤 이소프로필 알콜과 순수물 속에서 각 15분 동안 초음파 세정한 후, 30분 동안 UV 오존 세정하여 사용하였다. 상기 기판 상부에 상기 화학식 45(정공주입층), α -NPD(정공수송층)를 각각 진공증착하고, 재료1과 화학식 44을 중량비 100:10의 비율로 진공증착하여 발광층을 형성하였다. 이 후, 상기 발광층 상부에 Alq3 화합물을 40Å의 두께로 진공증착하여 전자수송층을 형성하였다. 상기 전자수송층 상부에 LiF 10Å(전자주입층)과 Al 2000Å(캐소드)을 순차적으로 진공증착하여, 도 1a에 도시된 바와 같은 유기 발광 소자를 제조하였다. 이 소자에서 전압 7.3V에서 $10,000cd/m^2$ 의 청색발광이 얻어지고, 효율은 5.6cd/A이었다.

<288>

실시예 2

<289>

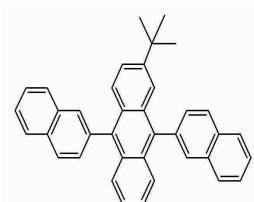
상기 실시예 1 중, 발광층의 호스트로서 상기 재료2를 사용한 것을 제외하고는 상기 실시예 1과 동일한 방법으로 : ITO / 화학식 45 (200Å) / α -NPD(300Å) / 재료2 : 화학식 44 (300Å) / Alq3(40Å) / LiF(10Å) / Al(2000Å)의 구조를 갖는 유기 발광 소자를 제조하였다. 이 소자에서 전압7.0V에서 $9,200cd/m^2$ 의 청색발광이 얻어지고, 효율은 4.4 cd/A이었다.

<290>

실시예 3

<291>

[화학식 46]



<292>

<293>

상기 실시예 1 중, 발광층의 호스트로서 상기 재료1 대신에 화학식 46을 사용하고, 발광층의 도편트로 화학식 44 대신에 재료3을 사용한 것을 제외하고는 상기 실시예 1과 동일한 방법으로 : ITO / 화학식 45 (200Å) / α -NPD(300Å) / 화학식 46 : 재료3 (300Å) / Alq3(40Å) / LiF(10Å) / Al(2000Å)의 구조를 갖는 유기 발광 소자를 제조하였다. 이 소자에서 전압 6.5 V에서 $14,000cd/m^2$ 의 청색발광이 얻어지고, 효율은 7.8 cd/A이었다.

<294> 이상의 실시예로부터 본 발명의 재료는 인광 및 형광 재료로서 우수한 EL 발광특성을 갖는 것을 알 수 있었다.

발명의 효과

<295> 본 발명을 따르는 화학식 1로 표시되는 화합물은 건식 및 습식 가공이 가능하고 우수한 발광 특성 및 열 안정성을 갖는다. 따라서, 본 발명을 따르는 화합물을 이용하면 낮은 구동전압, 우수한 색순도를 갖는 유기 발광 소자를 얻을 수 있다.

도면의 간단한 설명

<1> 도 1a 내지 도 1c는 본 발명의 일 구현예에 따른 유기 전계 발광 소자의 적층 구조를 개략적으로 나타낸 도면이다.

도면

도면1a

제2전극
전자주입층
전자수송층
발광층
정공수송층
정공주입층
제1전극

도면1b

제2전극
전자주입층
전자수송층
발광층
정공주입층
제1전극

도면1c

제2전극
전자주입층
전자수송층
정공저지층
발광층
정공수송층
정공주입층
제1전극

专利名称(译)	有机电致发光化合物和使用其的有机电致发光器件		
公开(公告)号	KR1020080039057A	公开(公告)日	2008-05-07
申请号	KR1020060106726	申请日	2006-10-31
[标]申请(专利权)人(译)	三星显示有限公司		
申请(专利权)人(译)	三星显示器有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	三星显示器有限公司		
[标]发明人	PARK SANG HOON 박상훈 KIM YU JIN 김유진 SON JHUN MO 손준모		
发明人	박상훈 김유진 손준모		
IPC分类号	C09K11/06 C07D413/00		
CPC分类号	C09K2211/1011 C07C2103/52 C07C211/58 C07C13/62 C07C2103/40 C09K2211/1033 C07C211/61 C09K11/06 C07C2103/94 C09K2211/1044 C07C13/72 C07C49/697 C07C2103/50 C09K2211/1029 C09K2211/1092 C09K2211/104 C07D333/72 C07C17/263 C07C13/66 C09K2211/1037 C07D307/91 C07D265/38 C07D333/76 C07C17/269 H05B33/14 C07D235/18 C07D209/68 C09K2211/1088 C09K2211/1059 C07C17/12 C07C2103/18 C07C2603/18 C07C2603/40 C07C2603/50 C07C2603/52 C07C2603/94		
其他公开文献	KR101328974B1		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明提供环戊二烯并蒽化合物和使用其的有机电致发光器件。根据本发明的环戊二烯并蒽化合物具有优异的色纯度和颜色稳定性，易于制备并且溶解性优异。并且热稳定性非常好。该环戊二烯并蒽化合物可用于有机电致发光器件的有机层，尤其是发光层形成材料。另外，它可以用作电子材料，包括有机染料，非线性光学材料等。有机电致发光和环戊二烯菲。

제2전극
전자주입층
전자수송층
발광층
정공수송층
정공주입층
제1전극