



(19) 대한민국특허청(KR)
(12) 공개특허공보(A)

(11) 공개번호 10-2015-0100860
(43) 공개일자 2015년09월02일

(51) 국제특허분류(Int. Cl.)
C09K 11/06 (2006.01) C07F 5/02 (2006.01)
H01L 51/00 (2006.01) H01L 51/50 (2006.01)
(52) CPC특허분류(Coo. Cl.)
C09K 11/06 (2013.01)
C07F 5/02 (2013.01)
(21) 출원번호 10-2015-7019993
(22) 출원일자(국제) 2013년12월20일
심사청구일자 없음
(85) 번역문제출일자 2015년07월22일
(86) 국제출원번호 PCT/JP2013/084208
(87) 국제공개번호 WO 2014/103910
국제공개일자 2014년07월03일
(30) 우선권주장
JP-P-2012-283390 2012년12월26일 일본(JP)

(71) 출원인
신닛테츠 수미킨 가가쿠 가부시카이가이사
일본국 도쿄도 치요다쿠 소토칸다 4쵸메 14반 1고
(72) 발명자
오가와 준야
일본국 후쿠오카켄 키타큐슈시 토바타쿠 오아자
나카바루 사키노하마 46-80, 신닛테츠 수미킨 가
가쿠 가부시카이가이사 내
아사리 토루
일본국 후쿠오카켄 키타큐슈시 토바타쿠 오아자
나카바루 사키노하마 46-80, 신닛테츠 수미킨 가
가쿠 가부시카이가이사 내
카이 타카히로
일본국 후쿠오카켄 키타큐슈시 토바타쿠 오아자
나카바루 사키노하마 46-80, 신닛테츠 수미킨 가
가쿠 가부시카이가이사 내
(74) 대리인
윤동열

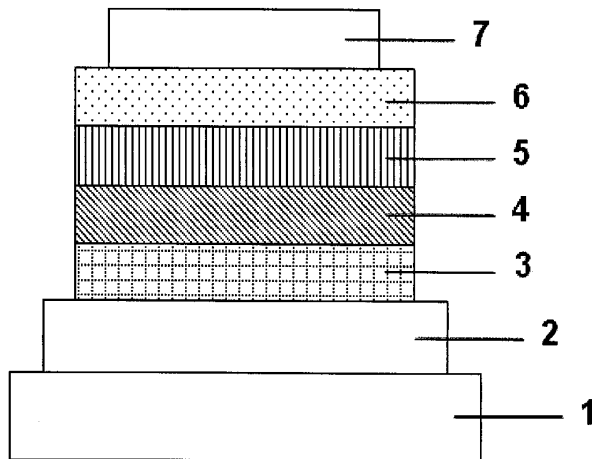
전체 청구항 수 : 총 9 항

(54) 발명의 명칭 유기전계발광 소자용 재료 및 이것을 사용한 유기전계발광 소자

(57) 요약

발광 효율을 개선하고 구동 안정성을 충분히 확보하면서, 간단한 구성을 가진 유기전계발광 소자(유기 EL 소자)와 그것에 사용되는 유기 EL 소자용 재료를 제공한다. 이 유기전계발광 소자는 기판상에 적층된 양극과 음극 사이에 발광층을 가지고 이 발광층이 인광 발광성 도펀트와 카르보란 화합물로 이루어지는 유기 EL 소자용 재료를 호스트 재료로서 함유한다. 유기 EL 소자용 재료인 카르보란 화합물은 3개 이상의 카르보란 골격을 가진 화합물이며, $L^2-(A)_p-L^1-A-L^1-(A)_q-L^2$ 로 표시된다. A는 카르보란 환이고, L^1 은 직접 결합 또는 방향족기, L^2 는 수소 또는 방향족기이며 p, q는 1~5의 정수이다.

대표도 - 도1

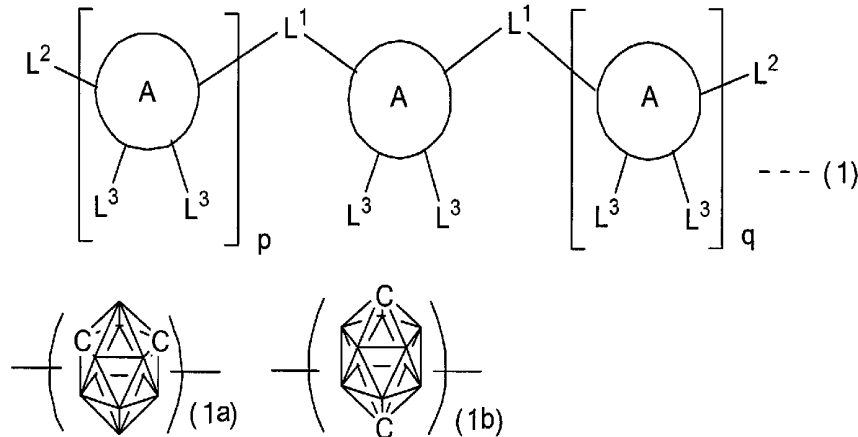


- (52) CPC특허분류(Coo. Cl.)
H01L 51/0045 (2013.01)
H01L 51/5012 (2013.01)
-

특허청구의 범위

청구항 1

하기 일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물로 이루어진 유기전계발광 소자용 재료.

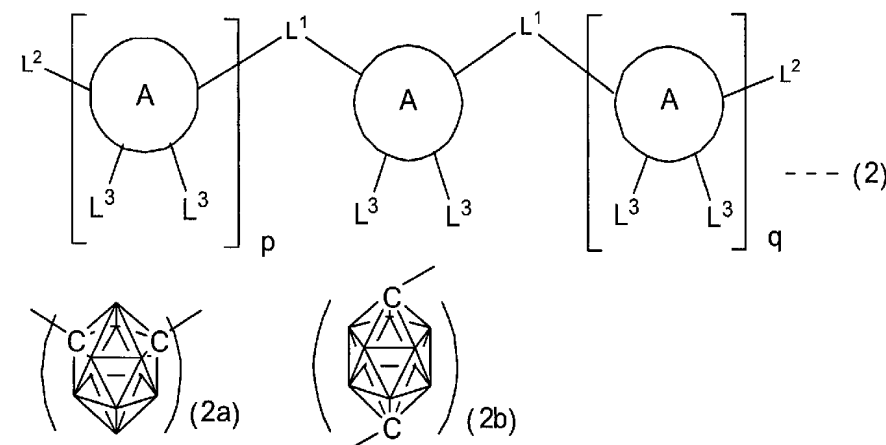


여기서 환 A는 독립적으로, 식(1a) 또는 식(1b) 중 어느 하나로 표시되는 $C_2B_{10}H_8$ 의 4개의 카르보란기를 나타낸다. L^1 은 독립적으로 직접 결합, 치환 또는 미치환 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~30의 방향족 복소환기, 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 표시한다. 단, L^1 의 모든 것이 직접 결합인 것은 아니다. L^2 는 독립적으로, 수소, 치환 또는 미치환 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~30의 방향족 복소환기, 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 표시하며, L^3 은 독립적으로 수소, 탄소수 1~12의 지방족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~30의 방향족 복소환기, 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 표시한다. L^1 , L^2 , L^3 이 연결 방향족기인 경우, 연결하는 방향환은 동일해도 되고, 달라도 된다. p, q는 독립적으로 1~5의 정수를 표시한다.

청구항 2

제1항에 있어서,

하기 일반식(2)로 표시되는 카르보란 화합물인 유기전계발광 소자용 재료.

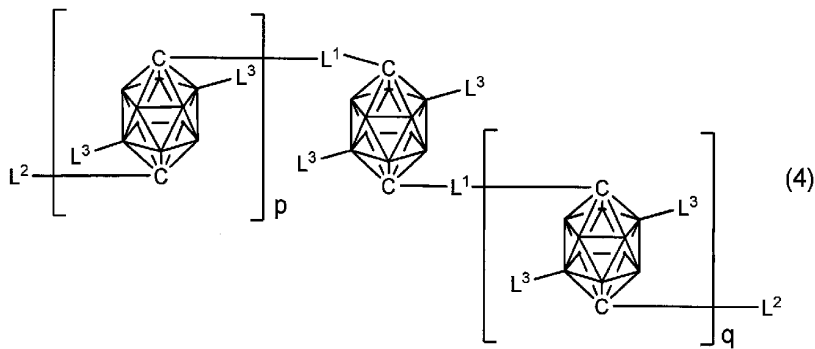
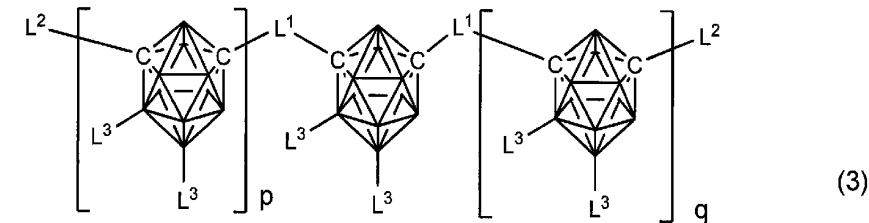


여기서 L^1 , L^2 , L^3 , p 및 q 는 일반식(1)과 같은 의미이다. 환 A는 식(2a) 또는 식(2b) 중 어느 하나로 표시되는 $C_2B_{10}H_8$ 의 4개의 카르보란기를 나타내고, 분자 내에 복수 존재하는 환 A는 동일하거나 달라도 좋다.

청구항 3

제1항에 있어서,

하기 일반식(3) 또는 (4)로 표시되는 카르보란 화합물인 유기전계발광 소자용 재료.



여기서 L^1 , L^2 , L^3 , p 및 q 는 일반식(1)과 같은 의미이다.

청구항 4

제3항에 있어서,

상기 일반식(3) 및 (4) 중, L^1 이 각각 독립적으로 치환 또는 미치환 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~17의 방향족 복소환기, 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족 환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기인 유기전계발광 소자용 재료.

청구항 5

제3항에 있어서,

상기 일반식(3) 및 (4) 중, L^2 가 각각 독립적으로 치환 또는 미치환 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~17의 방향족 복소환기, 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기인 유기전계발광 소자용 재료.

청구항 6

기판 위에 양극, 유기층 및 음극이 적층되어 이루어지는 유기전계발광 소자에서 제1항 내지 제5항 중 어느 한 항에 기재된 유기전계발광 소자용 재료를 포함하는 유기층을 가지는 것을 특징으로 하는 유기전계발광 소자.

청구항 7

제6항에 있어서,

상기 유기전계발광 소자용 재료를 포함하는 유기층이 발광층, 전자 수송층 및 정공 저지층으로 이루어지는 군에서 선택되는 적어도 하나의 층인 유기전계발광 소자.

청구항 8

제7항에 있어서,

상기 유기전계발광 소자용 재료를 포함하는 유기층이 인광 발광 도펀트를 함유하는 발광층인 것을 특징으로 하는 유기전계발광 소자.

청구항 9

제8항에 있어서,

인광 발광 도펀트 발광 파장이 550nm 이하의 발광 극대 파장을 가진 유기전계발광 소자.

명세서

기술분야

[0001] 본 발명은 카르보란 화합물을 함유하는 유기전계발광 소자에 관한 것이며, 자세한 내용은 유기 화합물로 이루어지는 발광층에 전계를 인가하여 광을 방출하는 박막형(薄膜型) 디바이스에 관한 것이다.

배경기술

[0002] 일반적으로 유기전계발광 소자(이하, 유기 EL 소자라고 함)는, 가장 간단한 구조로는 발광층 및 상기 층을 낀 한 쌍의 대향 전극으로 구성되어 있다. 즉, 유기 EL 소자에서는 양쪽 전극간에 전계가 인가되면 음극으로부터 전자가 주입되고, 양극으로부터 정공이 주입되어 이들이 발광층에서 재결합하여, 광을 방출하는 현상을 이용한다.

[0003] 최근 유기 박막을 사용한 유기 EL 소자의 개발이 이루어지게 됐다. 특히 발광 효율을 높이기 위해서, 전극에서 캐리어 주입의 효율 향상을 목적으로 전극 종류의 최적화를 실시하고, 방향족 디아민으로 이루어지는 정공 수송층과 8-하이드록시퀴놀린알루미늄 착체(이하, Alq₃이라고 함)로 이루어진 발광층을 전극간에 박막으로서 마련한 소자의 개발에 의해 종래의 안트라센 등의 단결정을 사용한 소자와 비교하여 대폭적인 발광 효율의 개선이 이루어져서 자발광·고속 응답성과 같은 특징을 가진 고성능 플랫 패널(flat panel)에 대한 실용화를 목표로 진행되어 왔다.

[0004] 또한 소자의 발광 효율을 높이는 시도로서 형광이 아닌 인광을 사용하는 것도 검토되고 있다. 상기의 방향족 디아민으로 이루어진 정공 수송층과 Alq₃로 이루어진 발광층을 마련한 소자를 비롯한 많은 소자가 형광 발광을 사용한 것이었으나, 인광 발광을 사용하는, 즉, 삼중항 여기(勵起) 상태로부터의 발광을 사용함으로써 종래의 형광(일중항)을 사용한 소자와 비교하여 3~4배 정도의 효율 향상이 기대된다. 이 목적을 위해 쿠마린 유도체나 벤조페논 유도체를 발광층으로 하는 것이 검토되었으나 극히 낮은 휘도밖에 얻어지지 않았다. 또한 삼중항 상태를 사용하는 시도로서 유로퓸 착체를 사용하는 것이 검토되었으나 이것도 고효율 발광에는 이르지 못했다. 최근에는 특허문헌 1에 제시된 바와 같이 발광의 고효율화나 장수명화를 목적으로 이리듐 착체 등의 유기 금속 착체를 중심으로 연구가 다수 이루어지고 있다.

선행기술문헌

특허문헌

- [0005] (특허문헌 0001) 일본국 공표특허공보 2003-515897호
- (특허문헌 0002) 일본국 공개특허공보 2001-313178호
- (특허문헌 0003) 일본국 공개특허공보 2005-162709호
- (특허문헌 0004) 일본국 공개특허공보 2005-166574호

비특허문헌

[0006] (비특허문헌 0001) J. Am. Chem. Soc. 2012, 134, 17982-17990

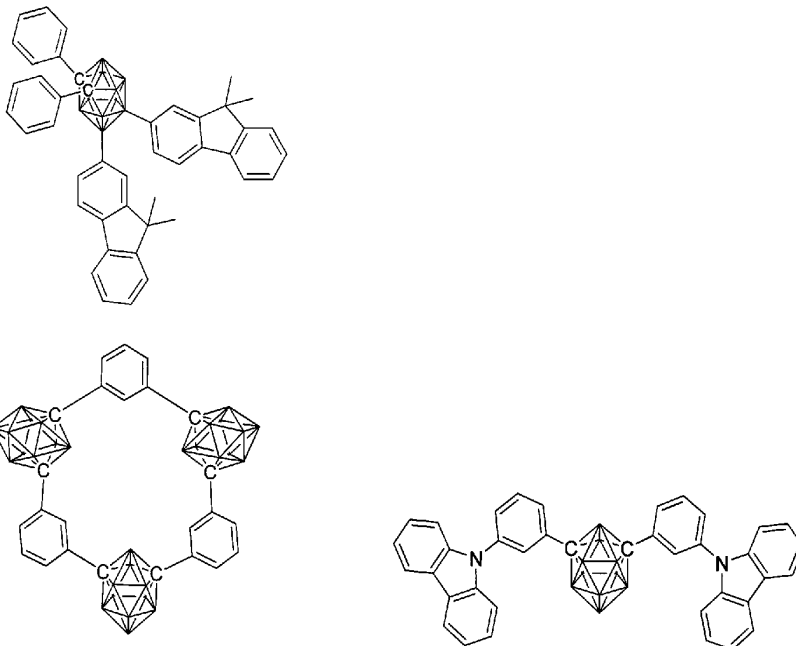
발명의 내용

해결하려는 과제

[0007] 높은 발광 효율을 얻기 위해서는 상기 도펀트 재료와 동시에 사용하는 호스트 재료가 중요하다. 호스트 재료로서 제안되는 대표적인 것으로 특허문헌 2에서 소개된 카르바졸 화합물의 4,4'-비스(9-카르바졸릴)비페닐(이하, CBP라고 함)을 들 수 있다. CBP를 트리스(2-페닐피리딘)이리듐 착체(이하, Ir(ppy)₃라고 함)로 대표되는 녹색 인광 발광 재료의 호스트 재료로서 사용한 경우, CBP는 정공이 흐르기 쉽고, 전자가 흐르기 어려운 특성상, 전자 주입 균형이 흐트러져 과잉 정공은 전자 수송층측으로 유출되어, 결과적으로 Ir(ppy)₃으로부터의 발광 효율이 저하된다.

[0008] 상기와 같이 유기 EL 소자로 높은 발광 효율을 얻으려면 높은 삼중항 여기 에너지를 가지면서, 두 전하(정공·전자) 주입 수송 특성에서 균형 잡힌 호스트 재료가 필요하다. 또한 전기 화학적으로 안정되며, 높은 내열성과 함께 우수한 비결정질 안정성을 구비한 화합물이 요구되고, 개량이 더욱 요구된다.

[0009] 특허문헌 3, 4 및 비특허문헌 1에는 이하에 나타낸 바와 같은 카르보란 화합물이 개시되어 있다.



[0010]

[0011] 그러나 상기 화합물은 카르보란 골격에 페닐기와 플루오레닐기 또는 카르바졸릴페닐기가 결합된 것, 또는 카르보란 골격과 페닐기가 환상(環狀)으로 결합된 것으로, 직쇄상으로 방향족기와 카르보란 골격이 결합하면서, 분자 중에 카르보란 골격을 3개 이상 가진 화합물을 개시하는 것은 아니다.

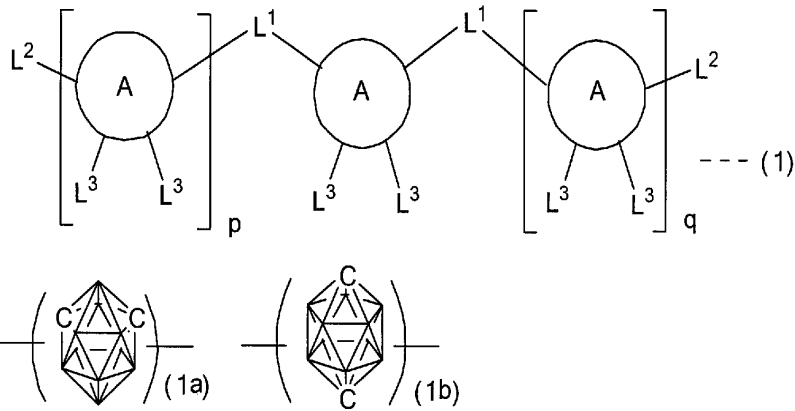
[0012] 유기 EL 소자를 플랫 패널 디스플레이 등의 표시 소자에 응용하기 위해서는 소자의 발광 효율을 개선함과 함께 구동 시의 안정성을 충분히 확보할 필요가 있다. 본 발명은 상기 현상향을 감안하여 고효율인면서, 높은 구동 안정성을 가진 실용상 유용한 유기 EL 소자 및 그에 적합한 화합물을 제공하는 것을 목적으로 한다.

[0013] 본 발명자들은 예의 검토한 결과, 직쇄상으로 방향족기와 카르보란 골격이 결합하면서, 분자 중에 카르보란 골격을 3개 이상 가진 카르보란 화합물을 유기 EL 소자로서 사용함으로써 우수한 특성을 나타내는 것을 찾아내어 본 발명을 완성함에 이르렀다.

과제의 해결 수단

[0014]

본 발명은 일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물로 이루어진 유기전계발광 소자용 재료에 관한 것이다.



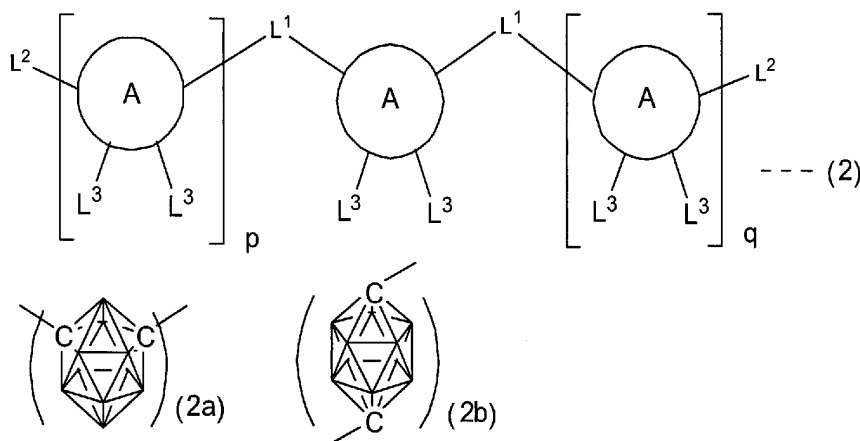
[0015]

[0016]

일반식(1) 중, 환 A는 독립적으로 식(1a) 또는 식(1b) 중 어느 하나로 나타내는 $C_{2}B_{10}H_8$ 의 4개의 카르보란기를 나타낸다. L^1 은 독립적으로 직접 결합, 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 나타낸다. 단, L^1 의 모두가 직접 결합인 것은 아니다. L^2 는 독립적으로 수소, 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 나타내고, L^3 은 독립적으로 수소, 탄소수 1~12의 지방족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성된 연결 방향족기를 나타낸다. L^1 , L^2 , L^3 이 연결 방향족기인 경우, 연결되는 방향족환은 동일해도 되고, 달라도 된다. p, q는 독립적으로 1~5의 정수를 표시하고, 일반식(1) 중, 수소의 일부 또는 전부는 중수소로 치환해도 좋다.

[0017]

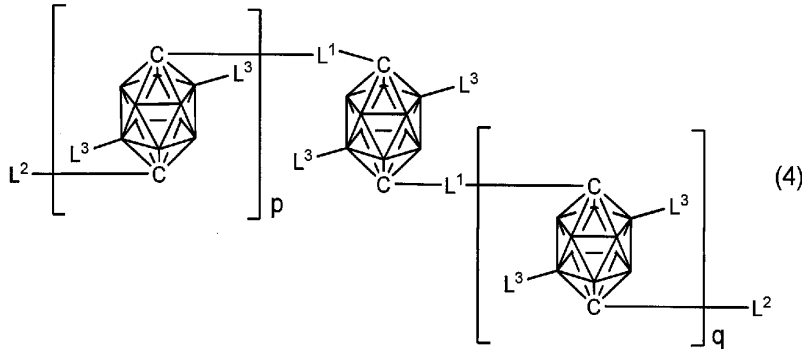
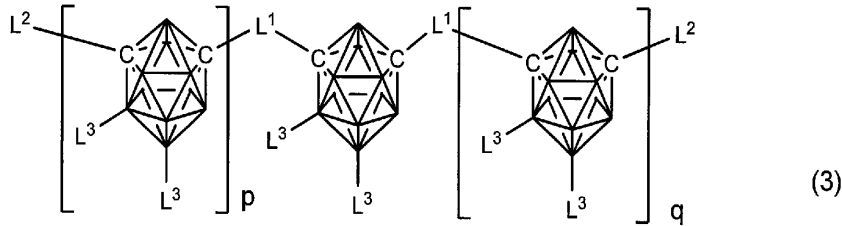
일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물 중에서도 하기 일반식(2)의 카르보란 화합물이 바람직하고, 일반식(3), (4)로 나타낸 카르보란 화합물을 보다 바람직한 화합물로 들 수 있다.



[0018]

[0019]

일반식(2) 중, L^1 , L^2 , L^3 , p 및 q는 일반식(1)과 같은 의미이다. 환 A는 식(2a) 또는 식(2b) 중 어느 하나로 나타내는 $C_{2}B_{10}H_8$ 의 4개의 카르보란기를 나타내고, 분자 내에 환 A가 복수 존재할 경우에는 동일하거나 달라도 좋다.



[0020]

[0021] 일반식(3), (4) 중, L^1 , L^2 , L^3 , p, q는 일반식(1)의 그들과 같은 의미이다.

[0022] 일반식(1), (2), (3), (4) 중, L^1 이 각각 독립적으로 치환 또는 미치환의 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~17의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기인 것이 바람직하다.

[0023] 일반식(1), (2), (3), (4) 중, L^2 가 각각 독립적으로 치환 또는 미치환의 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~17의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기인 것이 바람직하다.

[0024] 또한 본 발명은 기관 위에 양극, 유기층 및 음극이 적층되어 이루어지는 유기전계발광 소자에 있어서 상기의 유기전계발광 소자용 재료를 포함하는 유기층을 가진 유기전계발광 소자이다.

[0025] 게다가 본 발명은 상기 유기전계발광 소자용 재료를 포함하는 유기층이 인광 발광 도펀트를 함유하는 것이 바람직하다. 그리고 인광 발광 도펀트의 발광 파장이 550nm 이하의 발광 극대 파장을 가지는 것이 바람직하다.

발명의 효과

[0026] 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료는 카르보란 골격을 3개 이상 가지면서, 카르보란 골격이 적어도 하나의 방향환을 통해 직쇄상으로 결합된 구조를 가진다. 이러한 구조적 특징을 가진 카르보란 화합물은 전자 주입 수송성에 영향을 미치는 최저 공궤도(LUMO)가 분자 전체에 넓게 분포되어 소자의 전자 주입 수송성을 높은 레벨로 제어할 수 있다. 또한 도펀트의 최저 삼중항 여기 에너지(T1 에너지)를 가두기에 충분히 높은 T1에너지를 가지기 때문에 도펀트로부터의 효율적인 발광을 가능하게 한다. 이상의 특징으로부터 이것을 유기 EL 소자에 사용하여 소자의 구동 전압의 저감 및 높은 발광 효율을 달성했다.

[0027] 또한 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료는 양호한 비결정질 특성과 높은 열 안정성을 나타냄과 함께 여기 상태에서 매우 안정되기 때문에 이것을 사용한 유기 EL 소자는 구동 수명이 길고, 실용레벨의 내구성을 가진다.

도면의 간단한 설명

[0028] 도 1은 유기 EL 소자의 한 구조예를 나타내는 단면도이다.

도 2는 카르보란 화합물 1의 NMR차트이다.

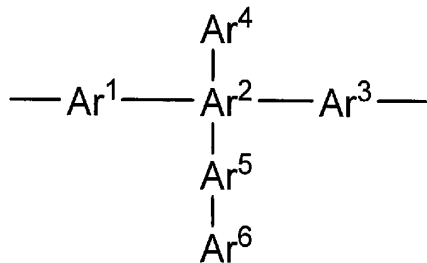
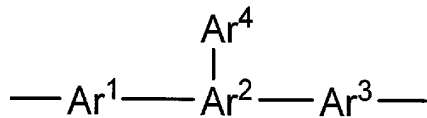
도 3은 카르보란 화합물 36의 NMR차트이다.

발명을 실시하기 위한 구체적인 내용

- [0029] 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료는 상기 일반식(1)로 나타낸 카르보란 화합물이다. 이 카르보란 화합물은 3개 이상의 카르보란 골격이 직접 결합 또는 방향환을 통해 직쇄상으로 연결된 구조를 가지므로써, 상기와 같이 우수한 효과를 가져올 것이라 생각된다.
- [0030] 일반식(1)에 있어서 L^1 은 독립적으로 직접 결합 또는 2가의 방향족기이다. 상기 2가의 방향족기는 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성된 연결 방향족기이고, 연결 방향족기의 경우, 연결되는 방향환은 동일하거나 달라도 좋다. 단, L^1 의 전부가 직접 결합인 것은 아니다. 여기서 L^1 의 바람직한 범위는 치환 또는 미치환의 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~17의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기이다.
- [0031] 일반식(1)에 있어서 L^2 은 독립적으로 수소 또는 1가의 방향족기이다. 상기 1가의 방향족기는 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 나타내고, 바람직하게는 치환 또는 미치환의 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환 탄소수 3~17의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기이다.
- [0032] 일반식(1)에 있어서 L^3 은 독립적으로 수소 또는 1가의 탄소수 1~12의 지방족 탄화수소기 또는 1가의 방향족기이다. 상기 1가의 방향족기는 치환 또는 미치환의 탄소수 6~30의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~30의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~6개 연결되어 구성되는 연결 방향족기를 나타낸다. L^3 은 바람직하게는 수소, 치환 또는 미치환의 탄소수 6~18의 방향족 탄화수소기, 치환 또는 미치환의 탄소수 3~17의 방향족 복소환기 또는 상기 방향족 탄화수소기 및 상기 방향족 복소환기에서 선택되는 방향족기의 방향족환이 2~5개 연결되어 구성되는 연결 방향족기이고, 보다 바람직하게는 수소이다.
- [0033] 미치환의 방향족 탄화수소기의 구체예로서는 벤젠, 나프탈렌, 플루오렌, 안트라센, 페난트렌, 플루오란텐, 피렌, 크리센, 트리페닐렌 등의 방향족 탄화수소 화합물에서 수소를 제거하고 생긴 기를 들 수 있고, 바람직한 것은 벤젠, 나프탈렌, 안트라센, 페난트렌, 트리페닐렌에서 수소를 제거하고 생긴 기이다.
- [0034] 미치환의 방향족 복소환기의 구체예로서는 피리딘, 피리미딘, 트리아진, 퀴놀린, 이소퀴놀린, 퀴놀살린, 나프티리딘, 카르바졸, 디벤조푸란, 디벤조티오펜, 아크리딘, 아제핀, 트리벤조아제핀, 페나진, 페녹사진, 페노티아진, 디벤조포스폴, 디벤조보롤 등의 방향족 복소환 화합물에서 수소를 제거하고 생기는 기를 들 수 있고, 바람직한 것은 피리딘, 피리미딘, 트리아진, 카르바졸, 디벤조푸란, 디벤조티오펜에서 수소를 제거하고 생기는 기이다.
- [0035] 상기 방향족 탄화수소 화합물 또는 방향족 복소환 화합물이 복수 연결된 구조의 방향족 화합물에서 수소를 제거하고 생기는 기를 연결 방향족기라고 한다. 연결방향족기는 방향족환이 2~6개 연결되어 구성된 기이며, 연결되는 방향족환은 동일하거나 달라도 좋고, 방향족 탄화수소기와 방향족 복소환기 두 가지가 포함되어도 좋다. 연결되는 방향족환의 수는 2~5가 바람직하고, 보다 바람직한 것은 2 또는 3이다. 연결되는 방향족환이 축합환일 수도 있고, 축합환은, 연결 수의 계산에 있어서는 축합환 중의 환수에 관계없이 1로 계산한다.
- [0036] 상기 연결 방향족기의 구체예로서는 비페닐, 터페닐, 페닐나프탈렌, 디페닐나프탈렌, 페닐안트라센, 디페닐안트라센, 디페닐플루오렌, 비피리딘, 비피리미딘, 비트리아진, 비스카르바졸, 비스디벤조푸란, 비스디벤조티오펜, 비스플루오렌, 페닐피리딘, 페닐피리미딘, 페닐트리아진, 페닐카르바졸, 페닐디벤조푸란, 페닐디벤조티오펜, 디페닐피리딘, 디페닐트리아진, 비스카르바졸릴벤젠, 비스디벤조푸라닐벤젠, 비스벤조티오펜닐벤젠, 피리딜카르바졸 등에서 수소를 제거하고 생긴 기를 들 수 있다.
- [0037] 방향족 탄화수소기, 방향족 복소환기 및 연결 방향족기는 치환기를 가져도 좋고, 치환기를 가질 경우, 바람직한 치환기로서는 탄소수 1~12의 알킬기, 탄소수 1~12의 알콕시기, 시아노기 또는 아세틸기이다. 보다 바람직하게는

탄소수 1~4의 알킬기, 탄소수 1~2의 알콕시기, 아세틸기 또는 시아노기이고, 또한 치환기는 시틸기와 같은 규소 함유기를 포함하지 않는 것이 바람직하다. 구체예로서는 메틸기, 에틸기, 이소프로필기, 부틸기, 메톡시기, 에톡시기, 아세틸기, 시아노기를 들 수 있다.

[0038] 여기서 상기 연결 방향족기가 2개의 기일 경우, 예를 들면, 하기 식으로 표시되고, 직쇄상 또는 분기상으로 연결되어도 좋다.



[0039] (Ar¹~Ar⁶은 미치환의 방향족 탄화수소환 또는 방향족 복소환)

[0041] 일반식(1)에서 L²는 1개인 것, 수소를 포함하는 것 이외에는 L¹과 동일하다. L³은 1개인 것, 수소, 탄소수 1~12의 지방족 탄화수소기를 포함하는 것 이외에는 L¹과 동일하다. 또한 L¹은 직접 결합 또는 2개의 방향족기이지만, L², L³기가 직접 결합인 경우는 없다.

[0042] 따라서 L² 및 L³의 1개의 방향족기에 관한 설명은 L¹에서 2개의 방향족기에 관한 설명에서 2가를 1가로 봄으로써 이해된다.

[0043] 또한 L³에서 지방족 탄화수소기는 포화이거나 불포화이어도 좋고, 직쇄상, 분기상, 환상이어도 좋고, 구체예로서는 메틸기, 에틸기, 프로필기, 이소프로필기, 부틸기, 펜틸기, 헥실기, 옥틸기 등의 알킬기, 시클로펜틸기, 시클로헥실기 등의 시클로알킬기 등을 들 수 있다.

[0044] 일반식(1)에서 p는 1~5, 바람직한 것은 1~2의 정수를 표시한다. q는 1~5, 바람직한 것은 1~2의 정수이다. p+q는 바람직한 것은 2~8의 정수이고, 보다 바람직한 것은 2, 3 또는 4이다.

[0045] 일반식(1) 중 수소는 중수소로 치환해도 좋다.

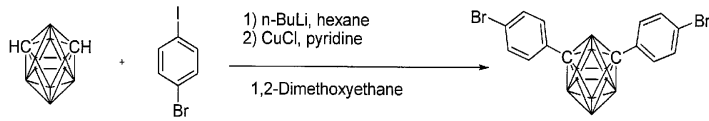
[0046] 일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물 중에서도 상기 일반식(2)로 표시되는 카르보란 화합물을 바람직한 화합물로서 들 수 있고, 보다 바람직하게는 상기 일반식(3) 또는 (4)로 나타내는 카르보란 화합물이다.

[0047] 일반식(1)~(4)에서 환 A를 제거하고 각각 동일한 기호 및 식은 특별히 언급하지 않는 한, 동일 의미를 가진다고 해석된다. 따라서 일반식(1)에서 한 기호의 설명은 일반식(2)~(4)의 기호의 설명으로도 이해된다. 환 A에 대해서는 일반식(2)의 환 A는 일반식(1)에서 한정되어 있다.

[0048] 일반식(1)~(4)로 표시되는 카르보란 화합물은 목적으로 하는 화합물의 구조에 따라 원료를 선택하고, 공지된 수법을 이용하여 합성할 수 있다.

[0049] 예를 들면, 카르보란 모(母) 골격은 Journal of Organometallic Chemistry, 1993, 462, p19-29에 제시된 합성

예를 참고로 하여 이하의 반응식으로 (A-1)을 합성할 수 있다.

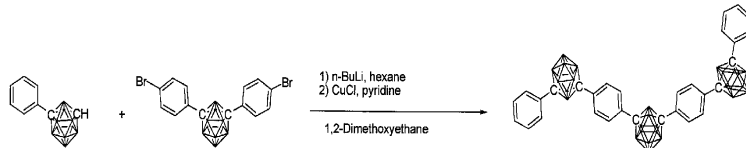


[A-1]

[0050]

[0051]

(A-1)의 합성예를 참고로 하여 이하의 반응식으로 (A-2)를 합성할 수 있다.

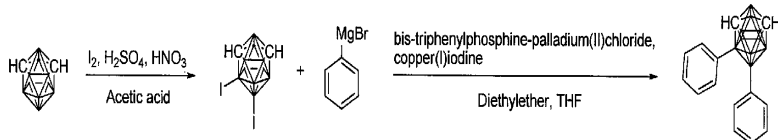


[A-2]

[0052]

[0053]

European Journal of Inorganic Chemistry, 2010, p2012-2024 및 Inorganic Chemistry, 1995, 34, p2095-2100 에 제시된 합성예를 참고로 하여 이하의 반응식으로 (A-3)을 합성할 수 있다.

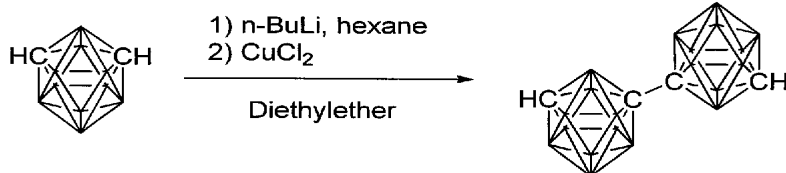


[A-3]

[0054]

[0055]

Inorganica Chimica Acta, 1995, 240, p371-378에 제시된 합성예를 참고로 하여 이하의 반응식으로 (A-4)를 합성할 수 있다.

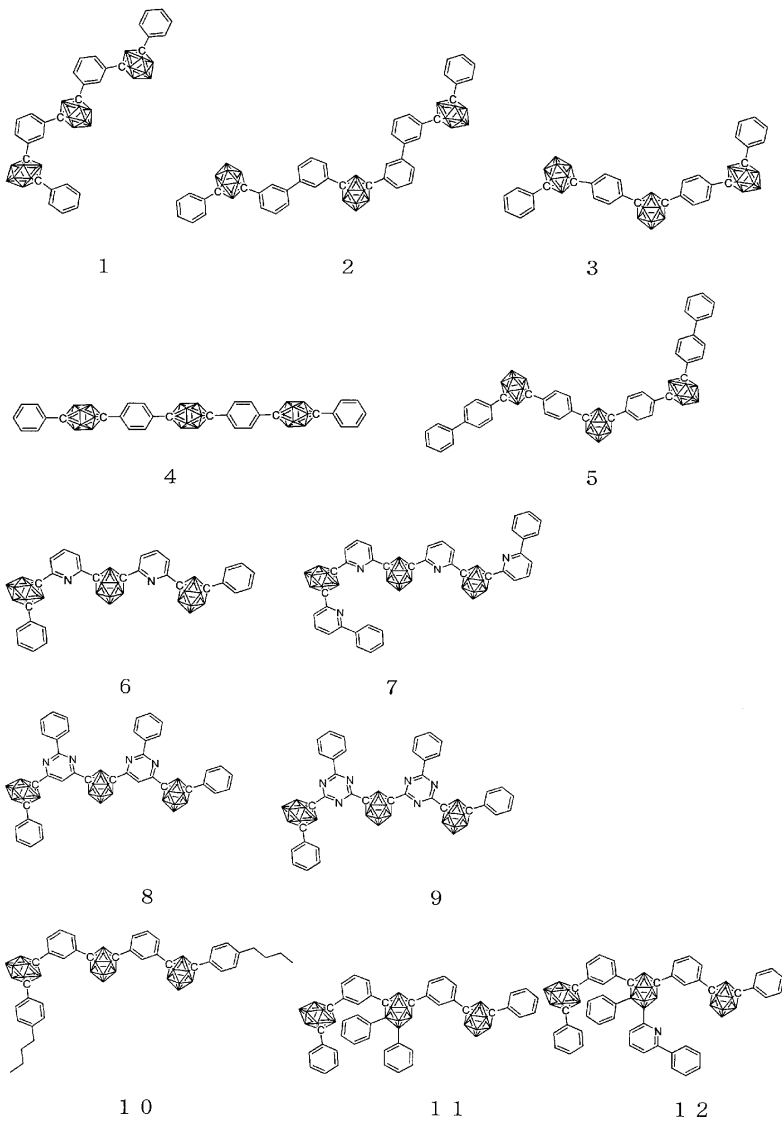


[A-4]

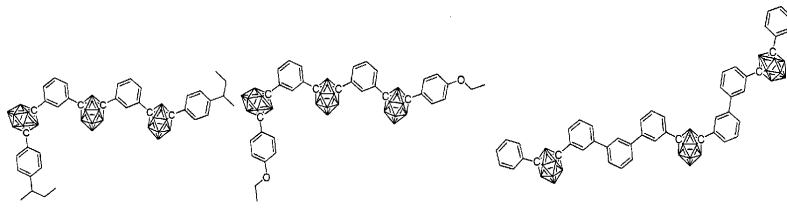
[0056]

[0057]

일반식(1)~(4)로 나타내는 카르보란 화합물의 구체예를 이하에 나타내는데, 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료는 이것에 한정되지 않는다.



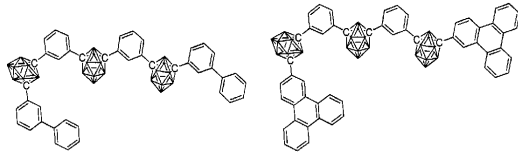
[0058]



13

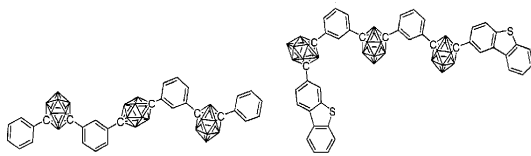
14

15



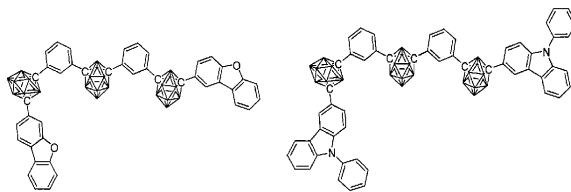
16

17



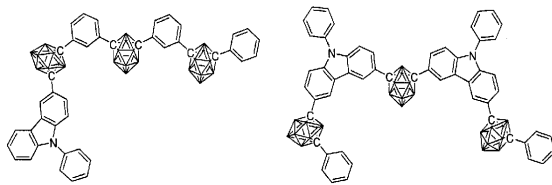
18

19



20

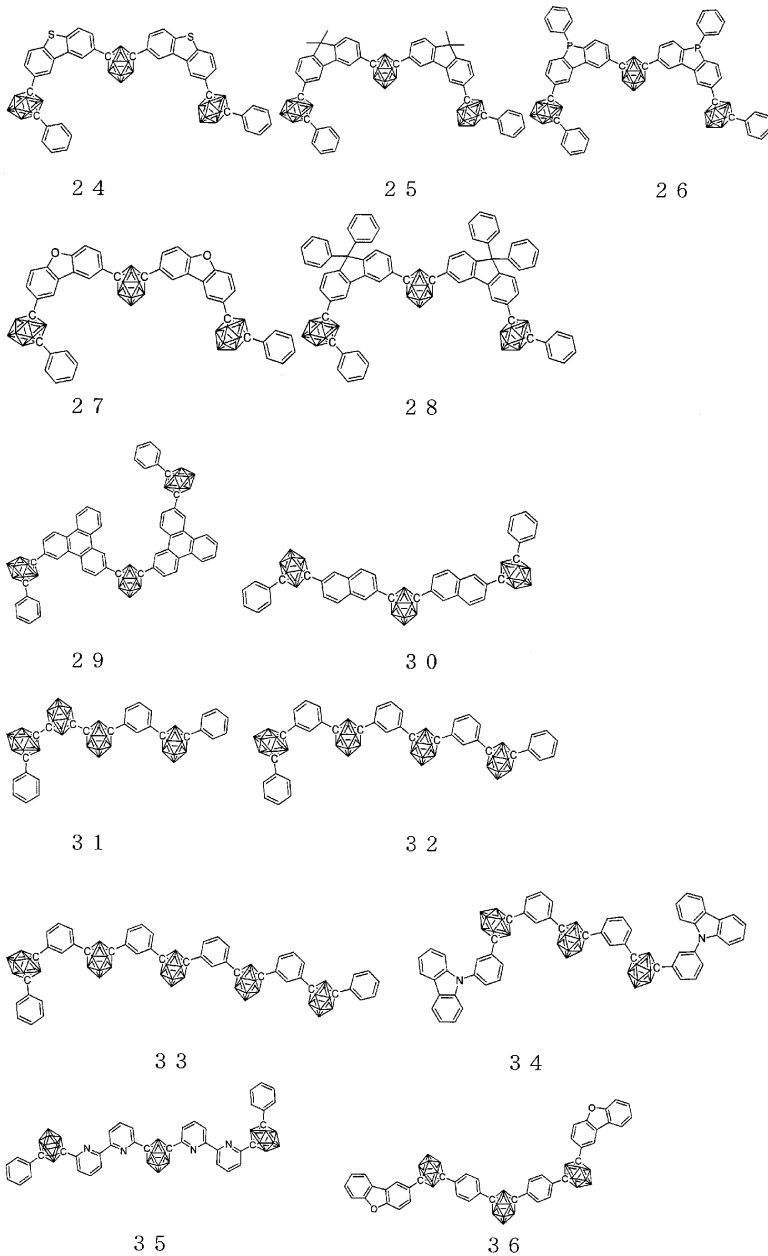
21



22

23

[0059]



[0060]

[0061]

본 발명의 유기전계발광 소자용 재료(카르보란 화합물이라고도 함)는 기관 위에 양극, 복수의 유기층 및 음극이 적층되어 이루어지는 유기 EL 소자 중 적어도 하나의 유기층에 함유시킴으로써 우수한 유기전계발광 소자를 부여한다. 함유시킬 유기층으로는 발광층, 전자 수송층 또는 정공 저지층이 적합하다. 여기서 발광층에 사용하는 경우에는 형광 발광, 지연 형광 발광 또는 인광 발광성의 도펀트를 함유하는 발광층의 호스트 재료로 사용할 수 있는 것 외에, 본 발명의 카르보란 화합물을 형광 및 지연 형광을 방사하는 유기 발광 재료로서 사용할 수 있다. 형광 및 지연 형광을 방사하는 유기 발광 재료로서 사용할 경우, 여기 일중항 에너지, 여기 삼중항 에너지 중 적어도 어느 한쪽이 본 발명의 화합물보다도 높은 값을 갖는 다른 유기 화합물을 호스트 재료로서 사용하는 것이 바람직하다. 본 발명의 카르보란 화합물은 인광 발광 도펀트를 함유하는 발광층의 호스트 재료로서 함유시키는 것이 특히 바람직하다.

[0062]

다음으로, 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료를 사용한 유기 EL 소자에 대해 설명한다.

[0063]

본 발명의 유기 EL 소자는 기관 위에 적층된 양극과 음극 간에 적어도 하나의 발광층을 가지는 유기층을 가지면서, 적어도 하나의 유기층은 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료를 포함한다. 유리하게는 인광 발광 도펀트와 함께 본 발명의 유기전계발광 소자용 재료를 발광층 중에 포함한다.

[0064] 다음으로, 본 발명의 유기 EL 소자의 구조에 대해 도면을 참조하면서 설명하는데, 본 발명의 유기 EL 소자의 구조는 하등 도면에 한정되는 것이 아니다.

[0065] 도 1은 본 발명에 사용되는 일반적인 유기 EL 소자의 구조예를 나타내는 단면도로, 1은 기관, 2는 양극, 3은 정공 주입층, 4는 정공 수송층, 5는 발광층, 6은 전자 수송층, 7은 음극을 각각 나타낸다. 본 발명의 유기 EL 소자에서는 발광층과 인접하여 여기자(勵起子) 저지층을 가져도 좋고, 또한 발광층과 정공 주입층 사이에 전자 저지층을 가져도 좋다. 여기자 저지층은 발광층의 양극측, 음극측의 양쪽 모두에 삽입할 수 있고, 양쪽 동시에 삽입하는 것도 가능하다. 본 발명의 유기 EL 소자에서는 기관, 양극, 발광층 및 음극을 필수층으로 가지고 있으나 필수층 이외의 층에 정공 주입 수송층, 전자 주입 수송층을 가지는 것이 좋고, 또한 발광층과 전자 주입 수송층 사이에 정공 저지층을 가지는 것이 좋다. 또한 정공 주입 수송층은 정공 주입층과 정공 수송층 중 어느 하나 또는 양쪽을 의미하고, 전자 주입 수송층은 전자 주입층과 전자 수송층 중 어느 하나 또는 양쪽을 의미한다.

[0066] 또한 도 1과는 반대의 구조, 즉, 기관(1) 위에 음극(7), 전자 수송층(6), 발광층(5), 정공 수송층(4), 양극(2)의 순서로 적층할 수 있고, 이 경우에도 필요에 따라 층을 추가하거나 생략할 수 있다.

[0067] -기관-

[0068] 본 발명의 유기 EL 소자는 기관에 지지되어 있는 것이 바람직하다. 이 기관에 대해서는 특별히 제한은 없고, 종래부터 유기 EL 소자에 관용되어 있는 것이라면 좋고, 예를 들면, 유리, 투명 플라스틱, 석영 등으로 이루어진 것을 사용할 수 있다.

[0069] -양극-

[0070] 유기 EL 소자에서 양극으로서의 일함수가 큰(4eV 이상) 금속, 합금, 전기 도전성 화합물 및 이들의 혼합물을 전극 물질로 하는 것이 바람직하게 사용되고 있다. 이러한 전극 물질의 구체예로서는 Au 등의 금속, CuI, 산화 인듐 주석(ITO), SnO₂, ZnO 등의 도전성 투명 재료를 들 수 있다. 또한 IDIXO(In₂O₃-ZnO) 등 비결정질로 투명 도전막을 제작 가능한 재료를 사용해도 좋다. 양극은 이들 전극 물질을 증착이나 스퍼터링(sputtering) 등의 방법으로 박막을 형성시키고, 포토리소그래피법으로 원하는 형상의 패턴을 형성해도 좋고, 또는 패턴 정밀도를 별로 필요로 하지 않는 경우에는(100 μ m 이상 정도), 상기 전극 물질의 증착이나 스퍼터링 시에 원하는 형상의 마스크를 통해서 패턴을 형성해도 좋다. 또는 유기 도전성 화합물과 같이 도포 가능한 물질을 사용할 경우, 인쇄 방법, 코팅 방법 등 습식 성막법(成膜法)을 사용할 수도 있다. 이 양극에서 발광을 추출할 경우에는 투과율을 10%보다 크게 하는 것이 바람직하고, 또한 양극으로서의 시트 저항은 수백 Ω / \square 이하가 바람직하다. 또한 막 두께는 재료에 따라 다르지만, 통상 10~1000nm, 바람직한 것은 10~200nm의 범위에서 선택된다.

[0071] -음극-

[0072] 한편, 음극으로서의 일함수가 작은(4eV 이하) 금속(전자 주입성 금속이라 칭한다), 합금, 전기 도전성 화합물 및 이들의 혼합물을 전극 물질로 하는 것이 사용된다. 이러한 전극 물질의 구체예로서는 나트륨, 나트륨-칼륨 합금, 마그네슘, 리튬, 마그네슘/구리 혼합물, 마그네슘/은 혼합물, 마그네슘/알루미늄 혼합물, 마그네슘/인듐 혼합물, 알루미늄/산화 알루미늄(Al₂O₃) 혼합물, 인듐, 리튬/알루미늄 혼합물, 희토류 금속 등을 들 수 있다. 이들 중에서 전자 주입성 및 산화 등에 대한 내구성의 관점에서 전자 주입성 금속과 이보다 일함수의 값이 크고 안정된 금속인 제2금속과의 혼합물, 예를 들면, 마그네슘/은 혼합물, 마그네슘/알루미늄 혼합물, 마그네슘/인듐 혼합물, 알루미늄/산화 알루미늄(Al₂O₃) 혼합물, 리튬/알루미늄 혼합물, 알루미늄 등이 적합하다. 음극은 이러한 전극 물질을 증착이나 스퍼터링 등의 방법으로 박막을 형성시킴으로써 제작할 수 있다. 또한 음극으로서의 시트 저항은 수백 Ω / \square 이하가 바람직하고, 막 두께는 통상 10nm~5 μ m, 바람직한 것은 50~200nm의 범위에서 선택된다. 또한 발광된 빛을 투과시키기 위해 유기 EL 소자의 양극 또는 음극 중 어느 한쪽이 투명 또는 반투명이면 발광 휘도가 향상되어 유리하다.

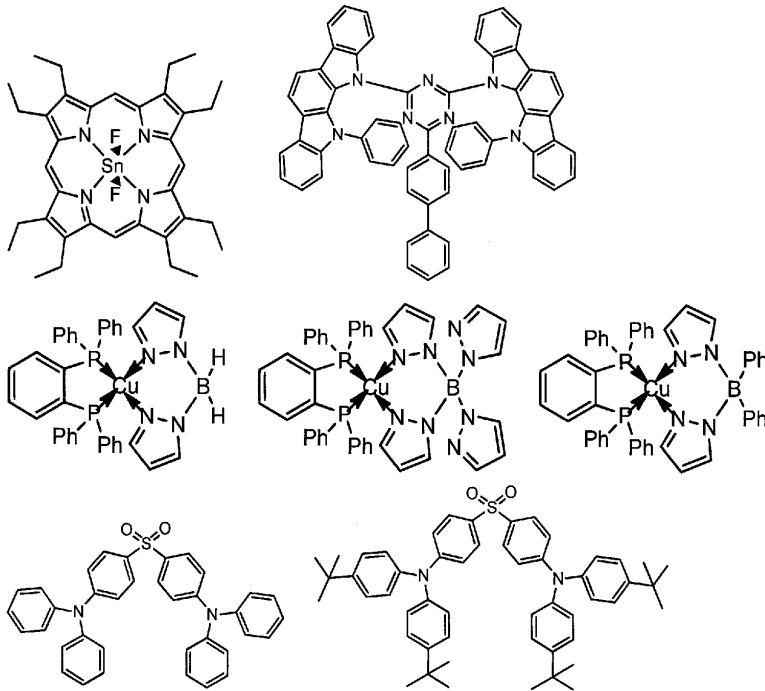
[0073] 또한 음극에 상기 금속을 1~20nm의 막 두께로 제작한 후에, 양극의 설명에서 든 도전성 투명 재료를 그 위에 제작함으로써 투명 또는 반투명의 음극을 제작할 수 있고, 이것을 응용하여 양극과 음극 양쪽이 투과성을 가진 소자를 제작할 수 있다.

[0074] -발광층-

[0075] 발광층은 양극 및 음극 각각에서 주입된 정공 및 전자가 재결합하여 여기자가 생성된 후에 발광하는 층으로, 발광층에는 유기 발광 재료와 호스트 재료를 포함한다.

- [0076] 발광층이 형광 발광층일 경우, 형광 발광 재료는 적어도 1종의 형광 발광 재료를 단독으로 사용하여도 상관없으나, 형광 발광 재료를 형광 발광 도펀트로서 사용하여 호스트 재료를 포함하는 것이 바람직하다.
- [0077] 발광층에서 형광 발광 재료로서는, 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용할 수 있으나, 다수의 특허문헌 등에 의해 알려져있기 때문에 그 중에서 선택할 수도 있다. 예를 들면, 벤조옥사졸 유도체, 벤조티아졸 유도체, 벤조이미다졸 유도체, 스티릴벤젠 유도체, 폴리페닐 유도체, 디페닐부타디엔 유도체, 테트라페닐부타디엔 유도체, 나프탈이미드 유도체, 쿠마린 유도체, 축합 방향족 화합물, 페리논 유도체, 옥사디아졸 유도체, 옥사진 유도체, 알다진 유도체, 피롤리딘 유도체, 시클로펜타디엔 유도체, 비스스티릴안트라센 유도체, 퀴나크리돈 유도체, 피롤로피리딘 유도체, 티아디아졸로피리딘 유도체, 스티릴아민 유도체, 디케토피롤로피롤 유도체, 방향족 디메틸렌 화합물, 8-퀴놀리놀 유도체의 금속 착체나 피로메텐 유도체의 금속 착체, 희토류 착체, 전이 금속 착체로 대표되는 각종 금속 착체 등, 폴리티오펜, 폴리페닐렌, 폴리페닐렌비닐렌 등의 폴리머 화합물, 유기 실란 유도체 등을 들 수 있다. 바람직하게는 축합 방향족 화합물, 스티릴 화합물, 디케토피롤로피롤 화합물, 옥사진 화합물, 피로메텐 금속 착체, 전이 금속 착체, 란타노이드(lanthanoide) 착체를 들 수 있고, 보다 바람직하게는 나프타센, 피렌, 크리센, 트리페닐렌, 벤조[c]페난트렌, 벤조[a]안트라센, 펜타센, 페틸렌, 플루오란텐, 아세나프토플루오란텐, 디벤조[a,j]안트라센, 디벤조[a,h]안트라센, 벤조[a]나프타센, 헥사센, 안탄트렌, 나프토토[2,1-f]이소퀴놀린, α -나프타페난트리딘, 페난트로옥사졸, 퀴놀리노[6,5-f]퀴놀린, 벤조티오판트렌 등을 들 수 있다. 이들은 치환기로서 알킬기, 아릴기, 방향족복소환기, 디아릴아미노기를 가지고 있어도 좋다.
- [0078] 발광층에서 형광 호스트 재료로는 일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물을 사용할 수 있으나, 다수의 특허문헌 등으로 알려져있기 때문에 그 중에서 선택할 수도 있다. 예를 들면, 나프탈렌, 안트라센, 페난트렌, 피렌, 크리센, 나프타센, 트리페닐렌, 페틸렌, 플루오란텐, 플루오렌, 인덴 등의 축합 아릴환을 가지는 화합물이나 그 유도체, N, N'-디나프틸-4,4'-디페닐-1,1'-디아민 등의 방향족 아민 유도체, 트리스(8-퀴놀리네이트)알루미늄(III)을 비롯한 금속 킬레이트화(chelated) 옥시노이드 화합물, 디스티릴벤젠 유도체 등의 비스스티릴 유도체, 테트라페닐부타디엔 유도체, 인덴 유도체, 쿠마린 유도체, 옥사디아졸 유도체, 피롤로피리딘 유도체, 페리논 유도체, 시클로펜타디엔 유도체, 피롤로피롤 유도체, 티아디아졸로피리딘 유도체, 디벤조푸란 유도체, 카르바졸 유도체, 인돌로카르바졸 유도체, 트리아진 유도체, 폴리머계로는 폴리페닐렌비닐렌 유도체, 폴리파라페닐렌 유도체, 폴리플루오렌 유도체, 폴리비닐카르바졸 유도체, 폴리티오펜 유도체 등을 사용할 수 있으나, 특별히 한정되는 것은 아니다.
- [0079] 상기 형광 발광 재료를 형광 발광 도펀트로서 사용하고, 호스트 재료를 포함하는 경우, 형광 발광 도펀트가 발광층 중에 함유되는 양은 0.01~20 중량%, 바람직한 것은 0.1~10 중량%의 범위인 것이 좋다.
- [0080] 통상 유기 EL 소자는 양극, 음극의 양 전극으로부터 발광 물질에 전하를 주입하고, 여기 상태의 발광 물질을 생성하여 발광시킨다. 전하 주입형의 유기 EL 소자의 경우, 생성된 여기자 중, 일중항 여기 상태로 여기되는 것은 25%이고, 나머지 75%는 삼중항 여기 상태로 여기된다고 알려져있다. Advanced Materials 2009, 21, 4802-4806에 제시되어 있는 바와 같이 특정 형광 발광 물질은 항간(項間) 교차 등에 의해 삼중항 여기 상태로 에너지가 전이된 후, 삼중항-삼중항 소멸 또는 열 에너지의 흡수로 인해 일중항 여기 상태로 역항간(逆項間) 교차되어 형광을 방사하고, 열 활성화 지연 형광을 발현하는 것이 알려져 있다. 본 발명의 유기 EL 소자에서도 지연 형광을 발현할 수 있다. 이 경우, 형광 발광 및 지연 형광 발광의 양쪽을 포함할 수도 있다. 단, 발광의 일부 또는 부분적으로 호스트 재료로부터의 발광이 있어도 좋다.
- [0081] 발광층이 지연 형광 발광층인 경우, 지연 발광 재료는 적어도 1종의 지연 발광 재료를 단독으로 사용해도 상관없으나, 지연 형광 재료를 지연 형광 발광 도펀트로서 사용하고, 호스트 재료를 포함하는 것이 바람직하다.
- [0082] 발광층에서 지연 형광 발광 재료로서는 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용할 수 있으나, 공지된 지연 형광 발광 재료에서 선택할 수도 있다. 예를 들면, 주석 착체, 인돌로카르바졸 유도체, 구리 착체, 카르바졸 유도체 등을 들 수 있다. 구체적으로는 이하의 비특허문헌, 특허문헌에 기재되어 있는 화합물을 들 수 있으나, 이들 화합물에 한정되는 것은 아니다.
- [0083] 1) Adv. Mater. 2009, 21, 4802-4806, 2) Appl. Phys. Lett. 98, 083302(2011), 3) 일본국 공개특허공보 2011-213643호, 4) J. Am. Chem. Soc. 2012, 134, 14706-14709.

[0084] 지연 발광 재료의 구체적인 예를 나타내는데, 하기의 화합물에 한정되는 것은 아니다.



[0085]

[0086]

상기 지연 형광 발광 재료를 지연 형광 발광 도펀트로서 사용하고, 호스트 재료를 포함하는 경우, 지연 형광 발광 도펀트가 발광층 중에 함유되는 양은 0.01~50중량%, 바람직한 것은 0.1~20중량%, 보다 바람직하게는 0.01~10%의 범위인 것이 좋다.

[0087]

발광층에서의 지연 형광 호스트 재료로는 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용할 수 있으나, 카르보란 이외의 화합물에서 선택할 수도 있다. 예를 들면, 나프탈렌, 안트라센, 페난트렌, 피렌, 크리센, 나프타센, 트리페닐렌, 페릴렌, 플루오란텐, 플루오렌, 인덴 등의 축합 아릴환을 가지는 화합물이나 그 유도체, N,N'-디나프틸-N,N'-디페닐-4,4'-디페닐-1,1'-디아민 등의 방향족 아민 유도체, 트리스(8-퀴놀리네이트) 알루미늄(III)을 비롯한 금속 킬레이트화 옥시노이드 화합물, 디스티릴벤젠 유도체 등의 비스티릴 유도체, 테트라페닐부타디엔 유도체, 인덴 유도체, 쿠마린 유도체, 옥사디아졸 유도체, 피롤로피리딘 유도체, 페리는 유도체, 시클로펜타디엔 유도체, 피롤로피롤 유도체, 티아디아졸로피리딘 유도체, 디벤조푸란 유도체, 카르바졸 유도체, 인돌로카르바졸 유도체, 트리아진 유도체, 폴리머계에서는 폴리페닐렌비닐렌 유도체, 폴리파라페닐렌 유도체, 폴리플루오렌 유도체, 폴리비닐카르바졸 유도체, 폴리티오펜 유도체, 아릴실란 유도체 등을 사용할 수 있으나, 특별히 한정되는 것은 아니다.

[0088]

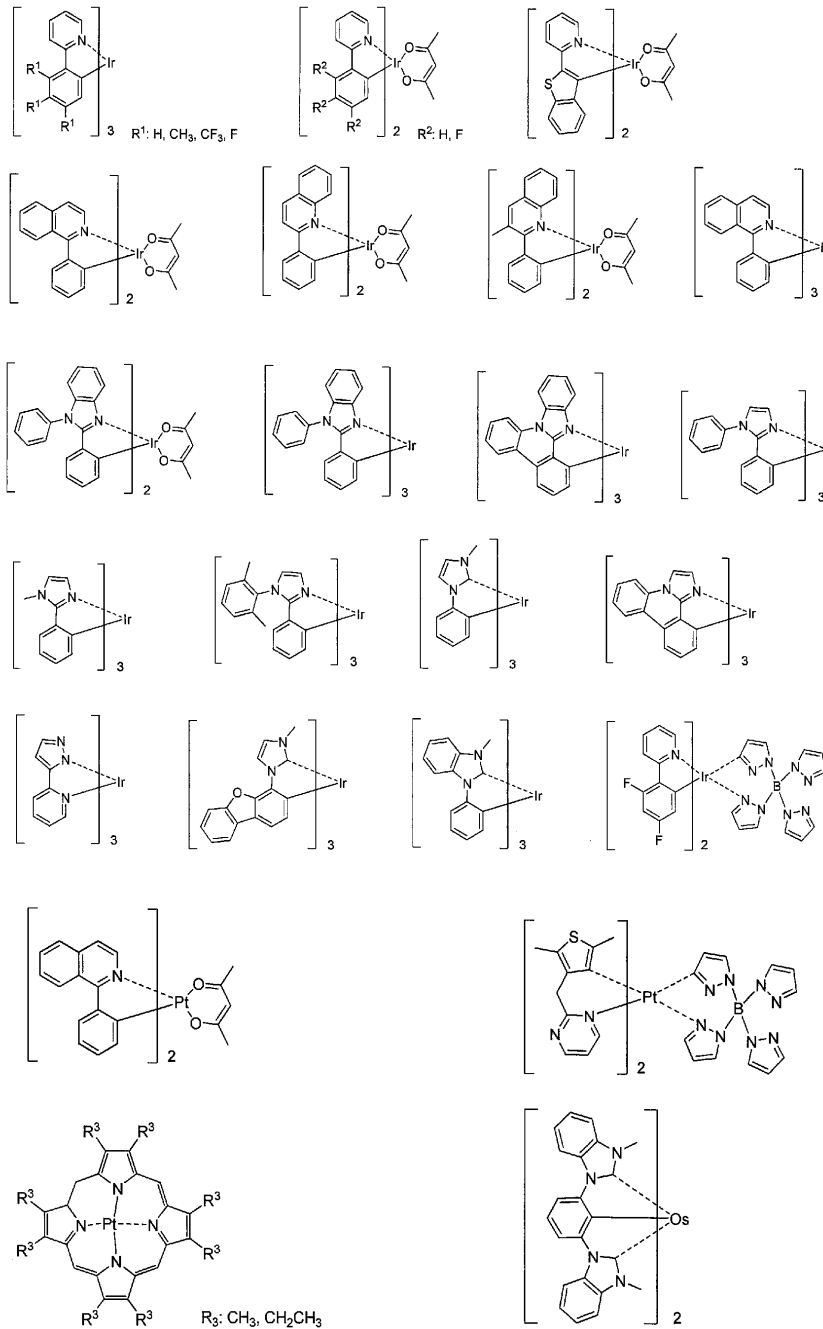
발광층이 인광 발광층일 경우, 발광층은 인광 발광 도펀트와 호스트 재료를 포함한다. 인광 발광 도펀트 재료로는 루테튬, 로튬, 팔라듐, 은, 레늄, 오스뮴, 이리듐, 백금 및 금에서 선택되는 적어도 하나의 금속을 포함하는 유기 금속 착체를 함유하는 것이 좋다. 구체적으로는 이하의 특허공보에 기재되어 있는 화합물을 들 수 있으나, 이들의 화합물에 한정되지 않는다.

[0089]

W02009/073245호 공보, W02009/046266호 공보, W02007/095118호 공보, W02008/156879호 공보, W02008/140657호 공보, US2008/261076호 공보, 일본국 공표특허공보 2008-542203호, W02008/054584호 공보, 일본국 공표특허공보 2008-505925호, 일본국 공표특허공보 2007-522126호, 일본국 공표특허공보 2004-506305호, 일본국 공표특허공보 2006-513278호, 일본국 공표특허공보 2006-50596호, W02006/046980호 공보, W02005113704호 공보, US2005/260449호 공보, US2005/2260448호 공보, US2005/214576호 공보 등.

[0090]

바람직한 인광 발광 도펀트로서는 Ir 등의 귀금속 원소를 중심 금속으로서 가지는 Ir(ppy)₃ 등의 착체류, Ir(bt)₂·acac₃ 등의 착체류, PtOEt₃ 등의 착체류를 들 수 있다. 이러한 착체류의 구체예를 이하에 나타내는데, 하기의 화합물에 한정되지 않는다.



[0091]

[0092]

상기 인광 발광 도펀트가 발광층 중에 함유되는 양은 2~40중량%, 바람직한 것은 5~30중량%의 범위에 있는 것이 바람직하다.

[0093]

발광층이 인광 발광층일 경우, 발광층에서의 호스트 재료로서는 본 발명에 따른 상기 일반식(1)로 표시되는 카르보란 화합물을 사용하는 것이 바람직하다. 그러나 상기 카르보란 화합물을 발광층 이외의 다른 어떤 유기층에 사용할 경우에는 발광층에 사용하는 재료는 카르보란 화합물 이외의 다른 호스트 재료여도 좋다. 또한 카르보란 화합물과 다른 호스트 재료를 병용해도 좋다. 또한 공지의 호스트 재료를 복수 종류 병용하여 사용해도 좋다.

[0094]

사용할 수 있는 공지의 호스트 화합물로는 정공수송능, 전자수송능을 가지면서, 발광의 장파장화를 막고, 게다가 높은 유리 전이 온도를 가지는 화합물인 것이 바람직하다.

[0095]

이러한 다른 호스트 재료는 다수의 특허문헌 등으로 알려져있기 때문에 그들 중에서 선택할 수 있다. 호스트 재료의 구체예로서는 특별히 한정되어 있는 것은 아니지만, 인돌 유도체, 카르바졸 유도체, 트리아졸 유도체, 옥사졸 유도체, 옥사디아졸 유도체, 이미다졸 유도체, 폴리아릴알칸 유도체, 피라졸린 유도체, 피라졸론 유도체,

페닐렌디아민 유도체, 아릴아민 유도체, 아미노 치환 칼콘 유도체, 스티릴안트라센 유도체, 플루오레논 유도체, 히드라존 유도체, 스티벤 유도체, 실라잔 유도체, 방향족 제3아민 화합물, 스티릴아민 화합물, 방향족 디메틸리덴계 화합물, 포르피린계 화합물, 안트라퀴노디메탄 유도체, 안트론 유도체, 디페닐퀴논 유도체, 티오피란디옥사이드 유도체, 나프탈렌페릴렌 등의 복소환 테트라카르복실산 무수물, 프탈로시아닌 유도체, 8-퀴놀리놀 유도체의 금속 착체나 메탈프탈로시아닌, 벤조옥사졸이나 벤조티아졸 유도체의 금속 착체로 대표되는 각종 금속 착체, 폴리실란계 화합물, 폴리(N-비닐카르바졸)유도체, 아닐린계 공중합체, 티오펜올리고머, 폴리티오펜 유도체, 폴리페닐렌 유도체, 폴리페닐렌비닐렌 유도체, 폴리플루오렌 유도체 등의 고분자 화합물 등을 들 수 있다.

[0096] 발광층은 형광 발광층, 지연 형광 발광층 또는 인광 발광층의 어느 것이라도 좋으나, 인광 발광층인 것이 바람직하다.

[0097] -주입층-

[0098] 주입층이란, 구동 전압 저하나 발광 휘도 향상을 위해 전극과 유기층 간에 마련되는 층으로, 정공 주입층과 전자 주입층이 있고, 양극과 발광층 또는 정공 수송층 사이 및 음극과 발광층 또는 전자 수송층 사이에 존재시켜도 좋다. 주입층은 필요에 따라 마련할 수 있다.

[0099] -정공 저지층-

[0100] 정공 저지층이란, 넓은 의미로는 전자 수송층의 기능을 가지고, 전자를 수송하는 기능을 가지며, 정공을 수송하는 능력이 현저히 작은 정공 저지 재료로 이루어지고, 전자를 수송하며 정공을 저지함으로써 전자와 정공의 재결합 확률을 향상시킬 수 있다.

[0101] 정공 저지층에는 본 발명에 따른 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용하는 것이 바람직하나, 카르보란 화합물을 다른 어떤 유기층에 사용할 경우에는 공지의 정공 저지층 재료를 사용해도 좋다. 또한 정공 저지층 재료로는 후술하는 전자 수송층의 재료를 필요에 따라 사용할 수 있다.

[0102] -전자 저지층-

[0103] 전자 저지층이란, 정공을 수송하는 기능을 가지며 전자를 수송하는 능력이 현저히 작은 재료로부터 이루어지고, 정공을 수송하며 전자를 저지함으로써 전자와 정공이 재결합하는 확률을 향상시킬 수 있다.

[0104] 전자 저지층의 재료로는 후술하는 정공 수송층의 재료를 필요에 따라 사용할 수 있다. 전자 저지층의 막 두께의 바람직한 것은 3~100nm이고, 보다 바람직한 것은 5~30nm이다.

[0105] -여기자 저지층-

[0106] 여기자 저지층이란, 발광층 내에서 정공과 전자가 재결합함으로써 생긴 여기자가 전하수송층에 확산하는 것을 저지하기 위한 층으로서, 본 층의 삽입에 의해 여기자를 효율적으로 발광층 내에 가두는 것이 가능하고, 소자의 발광 효율을 향상시킬 수 있다. 여기자 저지층은 발광층에 인접하여 양극측, 음극측 중 어느 쪽에도 삽입할 수 있고, 양쪽 동시에 삽입하는 것도 가능하다.

[0107] 여기자 저지층의 재료로서는 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용할 수 있으나, 다른 재료로서 예를 들면, 1,3-디카르바졸릴벤젠(mCP)이나, 비스(2-메틸-8-퀴놀리놀라토)-4-페닐페놀라토알루미늄(III)(BA1q)을 들 수 있다.

[0108] -정공 수송층-

[0109] 정공 수송층이란, 정공을 수송하는 기능을 가진 정공 수송 재료로부터 이루어지고, 정공 수송층은 단층 또는 복수층 마련할 수 있다.

[0110] 정공 수송 재료로서는 정공의 주입 또는 수송, 전자의 장벽성 중 어느 하나를 가진 것으로, 유기물, 무기물 중 어느 쪽이라도 좋다. 사용할 수 있는 공지의 정공 수송 재료로는 일반식(1)로 나타내는 카르보란 화합물을 사용하는 것이 바람직하나, 종래 공지의 화합물 중에서 임의로 선택하여 사용할 수 있다. 사용할 수 있는 공지의 정공 수송 재료로는 예를 들면, 트리아졸 유도체, 옥사디아졸 유도체, 이미다졸 유도체, 폴리아릴알칸 유도체, 피라졸린 유도체 및 피라졸론 유도체, 페닐렌디아민 유도체, 아릴아민 유도체, 아미노 치환 칼콘 유도체, 옥사졸 유도체, 스티릴안트라센 유도체, 플루오레논 유도체, 히드라존 유도체, 스티벤 유도체, 실라잔 유도체, 아닐린계 공중합체 또한 도전성 고분자 올리고머, 특히 티오펜올리고머 등을 들 수 있으나, 포르피린 화합물, 방향족 제3급 아민 화합물 및 스티릴아민 화합물을 사용하는 것이 바람직하고, 방향족 제3급 아민 화합물을 사용하는

것이 보다 바람직하다.

[0111] -전자 수송층-

[0112] 전자 수송층이란, 전자를 수송하는 기능을 가진 재료로 이루어지고, 전자 수송층은 단층 또는 복수층을 마련할 수 있다.

[0113] 전자 수송층 재료(정공 저지 재료를 겸하는 경우도 있다)로는 음극에서 주입된 전자를 발광층에 전달하는 기능을 가지고 있으면 좋다. 전자 수송층에는 본 발명에 따른 일반식(1)로 나타내는 카르보란 유도체를 사용하는 것이 바람직하나, 종래 공지의 화합물 중에서 임의로 선택하여 사용할 수 있고, 예를 들면, 니트로 치환 플루오렌 유도체, 디페닐퀴논 유도체, 티오피란디옥사이드 유도체, 카르보다이미드, 플루오레닐리덴메탄 유도체, 안트라퀴노디메탄 및 안트론 유도체, 옥사디아졸 유도체 등을 들 수 있다. 또한 상기 옥사디아졸 유도체에서 옥사디아졸환의 산소원자를 황원자로 치환한 티아디아졸 유도체, 전자흡인기로 알려진 퀴녹살린환을 가진 퀴녹살린 유도체도 전자 수송 재료로 사용할 수 있다. 게다가 이러한 재료들을 고분자 쇠에 도입하거나, 이러한 재료들을 고분자의 주쇄로한 고분자 재료를 사용할 수도 있다.

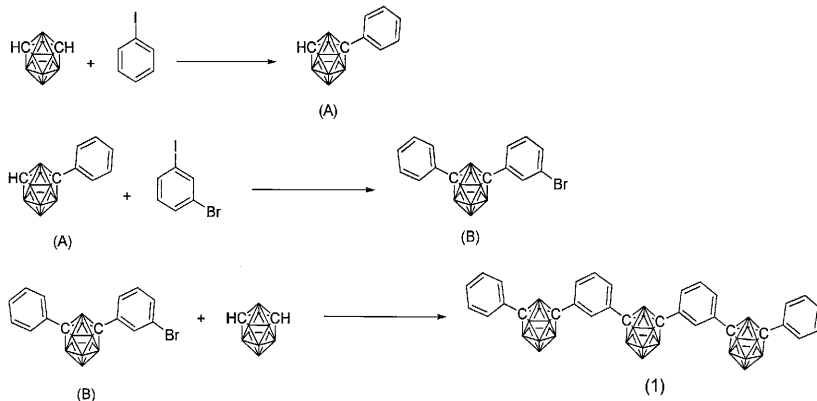
[0114] **실시예**

[0115] 이하의 본 발명을 실시예로 더욱 상세하게 설명하지만, 본 발명은 물론 이들 실시예에 한정된 것은 아니고, 그 요지를 넘지 않는 한에서 다양한 형태로 실시할 수 있다.

[0116] 이하에 나타내는 루트에 의해 유기전계발광 소자용 재료가 되는 카르보란 화합물을 합성했다. 또한 화합물 번호는 상기 화학식에 붙인 번호에 대응한다.

[0117] 실시예 1

[0118] 다음 반응식에 따라 화합물 1을 합성했다.



[0119]

[0120] 질소 분위기 하, m-카르보란 35.0g(0.243mol), 1,2-디메톡시에탄(DME)을 926mL 첨가하여 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 1.65M의 n-부틸리튬헥산 용액을 154.6mL 적하하여 실온에서 1시간 교반했다. 염화구리(I)를 24.1g(0.243mol) 첨가하여 실온에서 15분 교반한 후, 피리딘 136mL를 첨가했다. 실온에서 5분 교반 후, 요오드벤젠 64.2g(0.243mol)을 첨가하여 95℃에서 하룻밤 교반했다. 얻어진 반응액의 용매를 감압 증류제거하고, 얻어진 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 중간체 A를 18.6g(91.7mmol, 수율 38%) 얻었다.

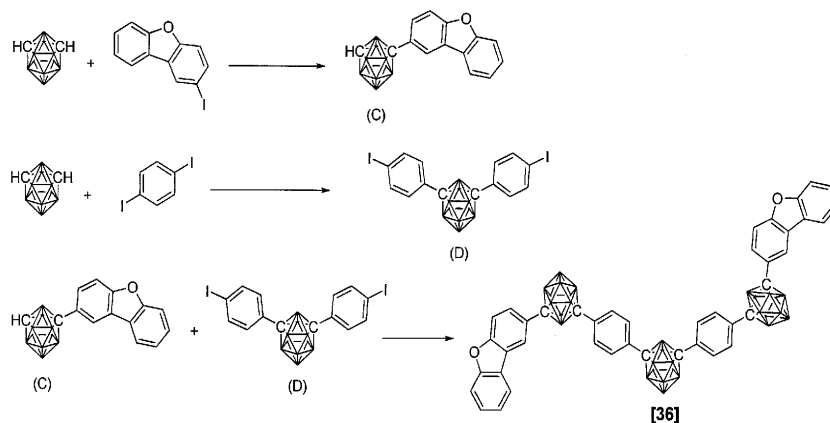
[0121] 질소 분위기 하, 중간체 A를 18.2g(0.09mol), DME를 343mL 첨가하여 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 1.65M의 n-부틸리튬헥산 용액을 57.2mL 적하하여 실온에서 1시간 교반했다. 염화구리(I)를 8.9g(0.09mol) 첨가하여 실온에서 15분 교반한 후, 피리딘 50.6mL를 첨가했다. 실온에서 5분 교반 후, 1-브로모-3-요오드벤젠을 25.5g(0.09mol) 첨가하여 95℃에서 하룻밤 교반했다. 얻은 반응액의 용매를 감압 증류제거하고, 얻은 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 중간체 B를 18.0g(48.0mmol, 수율 53%) 얻었다.

[0122] 질소 분위기 하, m-카르보란 3.11g(0.0216mol), DME를 82.4mL 첨가하여 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 1.65M의 n-부틸리튬헥산 용액을 27.5mL 적하하여 실온에서 1시간 교반했다. 염화구리(I)를 4.28g(0.0432mol) 첨가하여 실온에서 15분 교반한 후, 피리딘 12.1mL를 첨가했다. 실온에서 5분 교반 후, 중간체 B 17.0g(0.453mol)을 첨가하여 95℃에서 일주일간 교반했다. 얻은 반응액의 용매를 감압 증류제거하고, 얻은 잔사를 실리카겔 컬럼 크로마토그래피, 재결정으로 정제하여 화합물 1을 1.8g(2.45mmol, 수율 11%) 얻었다.

[0123] FD-MS, m/z 735[M]⁺, ¹H-NMR 측정 결과(측정 용매: CDCl₃)을 도 2에 나타낸다.

[0124] 실시예 2

[0125] 다음 반응식에 따라 화합물 36을 합성했다.



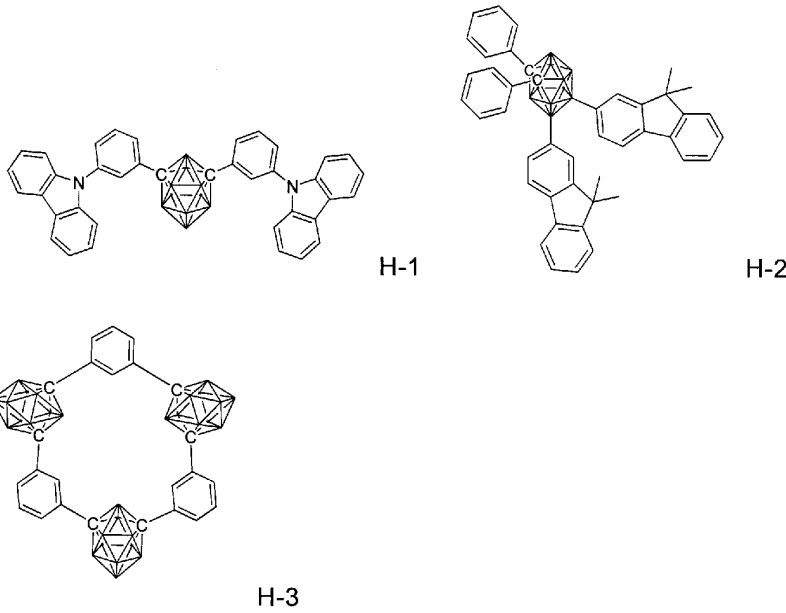
[0126]

[0127] 질소 분위기 하, m-카르보란 35.0g(0.243mol), DME를 350mL 첨가하여 얻어진 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 2.69M의 n-부틸리튬헥산 용액을 96.8mL 적하하여 빙랭 하에서 30분 교반했다. 피리딘 67mL를 첨가하여 실온에서 10분 교반 후, 염화구리(I)를 75.6g(0.763mol) 첨가하여 65℃에서 30분 교반했다. 그 후, 2-요오드디벤조푸란 76.4g(0.260mol)을 첨가하여 95℃에서 하룻밤 교반했다. 반응 용액을 실온까지 냉각한 후에 석출한 결정을 여과 추출하여 용매를 감압 증류제거했다. 얻은 잔사를 실리카젤 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 중간체 C를 25.0g(3.22mmol, 수율 33%) 얻었다.

[0128] 질소 분위기 하, m-카르보란 20.0g(0.240mol), DME를 200mL 첨가하여 얻은 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 2.69M의 n-부틸리튬헥산 용액을 113mL 적하하여 빙랭 하에서 30분 교반했다. 피리딘 76.9g(0.96mol)을 첨가하여 실온에서 10분 교반 후, 염화 구리(I)를 87.8g(0.880mol) 첨가하여 65℃에서 30분 교반했다. 그 후, p-디요오드벤젠 98.9g(0.300mol)을 첨가하여 95℃에서 하룻밤 교반했다. 반응 용액을 실온까지 냉각한 후에 석출한 결정을 여과 추출하여 용매를 감압 증류제거했다. 얻은 잔사를 실리카젤 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 중간체 C를 18.6g(33.9mmol, 수율 24%) 얻었다.

[0129] 질소 분위기 하, 중간체 C 5.0g(16.1mmol), DME를 36.0mL 첨가하여 얻은 DME용액을 0℃까지 냉각했다. 2.69M의 n-부틸리튬헥산 용액을 6.3mL 적하하여 빙랭 하에서 30분 교반했다. 피리딘 4.4mL를 첨가하여 실온에서 10분 교반 후, 염화구리(I)를 4.9g(49.5mmol) 첨가하여 65℃에서 30분 교반했다. 그 후, 중간체 D 3.5g(6.38mmol)을 첨가하여 95℃에서 2일간 교반했다. 반응 용액을 실온까지 냉각한 후에 석출한 결정을 여과 추출하여 용매를 감압 증류제거했다. 얻은 잔사를 실리카젤 컬럼 크로마토그래피로 정제하여 화합물 36을 0.63g(0.69mmol, 수율 11%) 얻었다. APCI-TOFMS, m/z 913[M]⁺, ¹H-NMR 측정 결과(측정 용매: CDCl₃)를 도 3에 나타낸다.

[0130] 상기 합성법에 준하여 화합물 4, 6, 11, 17, 23 및 27과 비교를 위한 화합물 H-1~H-3을 합성했다. 화합물 H-1~H-3의 화학식을 다음에 나타낸다.



[0131]

[0132] 화합물 1, 4, 6, 11, 17, 23, 27, 36 및 화합물 H-1, H-2, H-3을 사용하여 유기 EL 소자를 제작했다.

[0133] 실시예 3

[0134] 막 두께 70nm의 산화 인듐 주석(ITO)으로 이루어지는 양극이 형성된 유리 기판 위에 각 박막을 진공 증착법으로 진공도 2.0×10^{-5} Pa로 적층시켰다. 우선 ITO상에 정공 주입층으로서 구리 프탈로시아닌(CuPC)을 30nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층으로서 디페닐나프틸디아민(NPD)을 15nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층 위에 발광층의 호스트 재료로서의 화합물 1과 도펀트의 청색 인광 재료인 이리듐 착체[이리듐(III)비스(4,6-디플루오로페닐)-피리디나토-N,C2'피콜리나토] (FIrpic)를 다른 증착원으로부터 공증착하여 30nm의 두께로 발광층을 형성했다. FIrpic의 농도는 10%였다. 다음으로, 전자 수송층으로서 Alq3을 25nm 두께로 형성했다. 또한 전자 수송층 위에 전자 주입층으로 플루오르화리튬(LiF)을 1.0nm 두께로 형성했다. 마지막으로 전자 주입층 위에 전극으로 알루미늄(Al)을 70nm 두께로 형성했다. 얻어진 유기 EL 소자는 도 1에 나타낸 유기 EL 소자에서 음극과 전자 수송층 사이에 전자 주입층이 추가된 층 구성을 가진다.

[0135] 얻은 유기 EL 소자에 외부 전원을 접속하여 직류 전압을 인가한 결과, 표 1과 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 표 1에서 휘도, 전압 및 발광 효율을 $2.5\text{mA}/\text{cm}^2$ 의 값(초기 특성)을 나타낸다. 또한 소자 발광 스펙트럼의 극대 파장은 475nm이며 FIrpic의 발광이 얻어지는 것을 알 수 있었다.

[0136] 실시예 4~9

[0137] 실시예 3에서의 발광층의 호스트 재료로서 화합물 1을 대신하여 화합물 4, 6, 11, 23, 27 또는 36을 사용한 것 이외에는 실시예 2와 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0138] 비교예 1

[0139] 실시예 3에서의 발광층의 호스트 재료로서 mCP를 사용한 것 이외에는 실시예 3과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0140] 비교예 2~4

[0141] 실시예 3에서의 발광층의 호스트 재료로서 화합물 H-1, H-2 또는 H-3을 사용한 것 이외에는 실시예 3과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0142] 실시예 4~9 및 비교예 1~4에서 얻어진 유기 EL 소자에 대해서 실시예 3과 마찬가지로 평가한 결과, 표 1과 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 또한 실시예 4~9 및 비교예 1~4에서 얻어진 유기 EL 소자의 발광 스펙트럼의 극대 파장은 475nm이며 FIrpic로부터의 발광이 얻어지고 있다고 확인됐다.

표 1

실시예	화합물	휘도 (cd/m ²)	전압 (V)	시감발광효율 (lm/W)
3	1	210	8.0	3.3
4	4	190	7.8	3.1
5	6	200	7.6	3.3
6	11	200	8.0	3.1
7	23	200	7.6	3.3
8	27	210	7.6	3.5
9	36	210	7.3	3.6
비교예 1	mCP	140	8.7	2.0
2	H-1	100	7.5	1.7
3	H-2	100	7.7	1.6
4	H-3	160	8.0	2.5

[0143]

[0144] 표 1에서 본 발명의 카르보란 화합물을 발광층에 사용한 실시예 3~9의 발광 효율은 비교예 1~4에 비해 양호한 특성을 나타내고 있다.

[0145] 실시예 10

[0146] 막 두께 70nm의 산화 인듐 주석(ITO)으로 이루어지는 양극이 형성된 유리 기판상에 각 박막을 진공 증착법으로 진공도 2.0×10^{-5} Pa로 적층시켰다. 우선 ITO 위에 정공 주입층으로서 구리 프탈로시아닌(CuPC)을 30nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층으로서 디페닐나프틸디아민(NPD)을 15nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층 위에 발광층의 호스트 재료로서 화합물 1과 도펀트로서의 Ir(ppy)₃을 다른 증착원으로부터 공증착하여 30nm의 두께로 발광층을 형성했다. Ir(ppy)₃의 농도는 10%였다. 다음으로, 전자 수송층으로서 Alq3을 25nm의 두께로 형성했다. 또한 전자 수송층 위에 전자 주입층으로서 플루오르화 리튬(LiF)을 1nm의 두께로 형성했다. 마지막으로 전자 주입층 위에 전극으로서 알루미늄(Al)을 70nm의 두께로 형성하고, 유기 EL 소자를 제작했다.

[0147] 얻어진 유기 EL 소자에 외부 전원을 접속하여 직류 전압을 인가한 결과, 표 2와 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 표 2에서 휘도, 전압 및 발광 효율은 20mA/cm²에서 구동 시의 값(초기 특성)을 나타낸다. 소자 발광 스펙트럼의 극대 파장은 530nm이며, Ir(ppy)₃으로부터의 발광이 얻어지는 것을 알 수 있었다.

[0148] 실시예 11~17

[0149] 실시예 10에서의 발광층의 호스트 재료로서 화합물 1을 대신하여 화합물 4, 6, 11, 17, 23, 27 또는 36을 사용한 이외에는 실시예 10과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0150] 비교예 5

[0151] 실시예 10에서의 발광층의 호스트 재료로서 CBP를 사용한 이외에는 실시예 10과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0152] 비교예 6~8

[0153] 실시예 10에서의 발광층의 호스트 재료로서 화합물 H-1, H-2 또는 H-3을 사용한 이외에는 실시예 10과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0154] 실시예 11~17 및 비교예 5~8에서 얻어진 유기 EL 소자에 대해서 실시예 10과 마찬가지로 평가한 결과, 표 2와 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 또한 실시예 11~17 및 비교예 5~8에서 얻어진 유기 EL 소자의 발광 스펙트럼의 극대 파장은 530nm이며, Ir(ppy)₃으로부터의 발광을 얻었다고 분류됐다.

표 2

실시예	화합물	휘도 (cd/m ²)	전압 (V)	시감발광효율 (lm/W)
1 0	1	1900	8.6	3.5
1 1	4	1700	8.2	3.3
1 2	6	1800	8.2	3.5
1 3	11	1700	8.6	3.1
1 4	17	1800	8.4	3.4
1 5	23	1800	8.2	3.5
1 6	27	1800	8.2	3.5
1 7	36	1800	8.0	3.5
비교예 5	CBP	1120	8.7	2.0
6	H-1	1120	7.6	2.3
7	H-2	1340	8.2	2.6
8	H-3	1400	8.6	2.6

[0155]

[0156]

표 2에서 본 발명의 카르보란 화합물을 발광층에 사용한 실시예 10~17은 비교예 5~8보다 양호한 발광 효율을 나타내는 것으로 나타났다.

[0157]

실시예 18

[0158]

막 두께 70nm의 산화 인듐 주석(ITO)으로 이루어진 양극이 형성된 유리 기판위에 각 박막을 진공 증착법으로 진공도 2.0×10^{-5} Pa로 적층시켰다. 우선 ITO위에 정공 주입층으로서 구리 프탈로시아닌(CuPC)을 30nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층으로서 디페닐나프틸디아민(NPD)을 15nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 정공 수송층 위에 발광층의 호스트 재료로서 CBP와 도펀트로서의 Ir(ppy)₃을 다른 증착원에서 공증착하여 30nm의 두께로 발광층을 형성했다. Ir(ppy)₃의 농도는 10%였다. 다음으로, 발광층 위에 정공 저지층으로서 화합물 1을 5nm의 두께로 형성했다. 다음으로, 전자 수송층으로서 Alq3을 20nm 두께로 형성했다. 또한 전자 수송층 위에 전자 주입층으로서 플루오르화 리튬(LiF)을 1.0nm 두께로 형성했다. 마지막으로 전자 주입층 위에 전극으로서 알루미늄(Al)을 70nm 두께로 형성했다. 얻어진 유기 EL 소자는 도 1에 나타난 유기 EL 소자에서 음극과 전자 수송층 사이에 전자 주입층 및 발광층과 전자 수송층 사이에 정공 저지층이 추가된 층 구성을 가진다.

[0159]

얻어진 유기 EL 소자에 외부 전원을 접속하여 직류 전압을 인가한 결과, 표 3과 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 표 3에서 휘도, 전압 및 발광 효율은 20mA/cm²에서 구동 시의 값(초기 특성)을 나타낸다. 소자 발광 스펙트럼의 극대 파장은 530nm이며, Ir(ppy)₃의 발광이 얻어지는 것을 알 수 있었다.

[0160]

실시예 19~25

[0161]

실시예 18에서의 정공 저지 재료로서 화합물 1을 대신하여 화합물 4, 6, 11, 17, 23, 27 또는 36을 사용한 이외에는 실시예 18과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0162]

비교예 9

[0163]

실시예 18에서의 전자 수송층으로서의 Alq3의 막 두께를 25nm로 하여, 정공 저지층을 마련하지 않는 것 이외에는 실시예 18과 마찬가지로 유기 EL 소자를 작성했다.

[0164]

비교예 10~12

[0165]

실시예 18에서의 정공 저지 재료로서 화합물 H-1, H-2, 또는 H-3을 사용한 이외에는 실시예 18과 마찬가지로 유

기 EL 소자를 작성했다.

[0166]

실시예 19~25 및 비교예 9~12에서 얻어진 유기 EL 소자에 대해서 실시예 18과 마찬가지로 평가한 결과, 표 3과 같은 발광 특성을 갖는 것이 확인됐다. 또한 실시예 19~25 및 비교예 9~12에서 얻어진 유기 EL 소자의 발광 스펙트럼의 극대 파장은 530nm이며, Ir(ppy)₃으로부터의 발광이 얻어지는 것이 확인됐다. 실시예 19~25 및 비교예 9~12에서 사용한 발광층 호스트 재료는 모두 CBP이다

표 3

실시예	정공저지재료 화합물	휘도 (cd/m ²)	전압 (V)	시감발광효율 (lm/W)
1 8	1	2000	7.6	4.1
1 9	4	1800	7.2	3.9
2 0	6	1900	7.2	4.2
2 1	11	1800	7.6	3.7
2 2	17	1900	7.4	4.0
2 3	23	1900	7.2	4.2
2 4	27	1900	7.2	4.2
2 5	36	1900	7.0	4.3
비교예 9	—	1120	8.7	2.0
1 0	H-1	1300	7.5	2.7
1 1	H-2	1100	7.3	2.4
1 2	H-3	1500	7.6	3.1

[0167]

[0168]

표 3에서 비교예 9 이외의 경우(정공 저지 재료를 사용하지 않는 경우)에 비하면 모든 계에서 초기 특성의 개선이 나타났다. 그 중에서도 본 발명의 카르보란 화합물을 정공 저지층에 사용한 경우는 그 이외의 경우(비교예 10~12)에 비해 양호한 특성을 나타내고 있다.

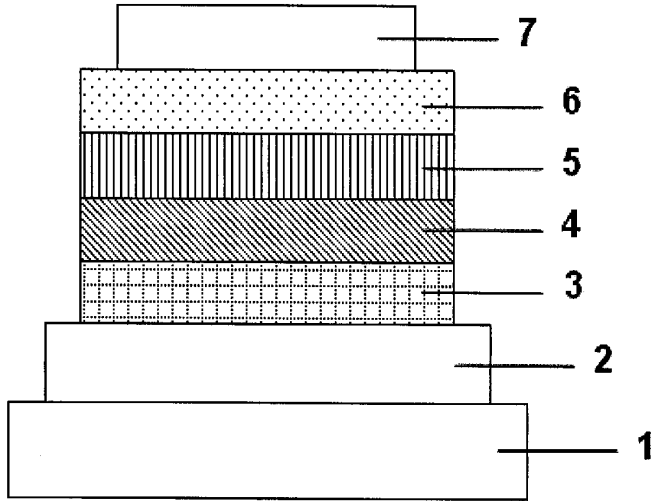
산업상 이용가능성

[0169]

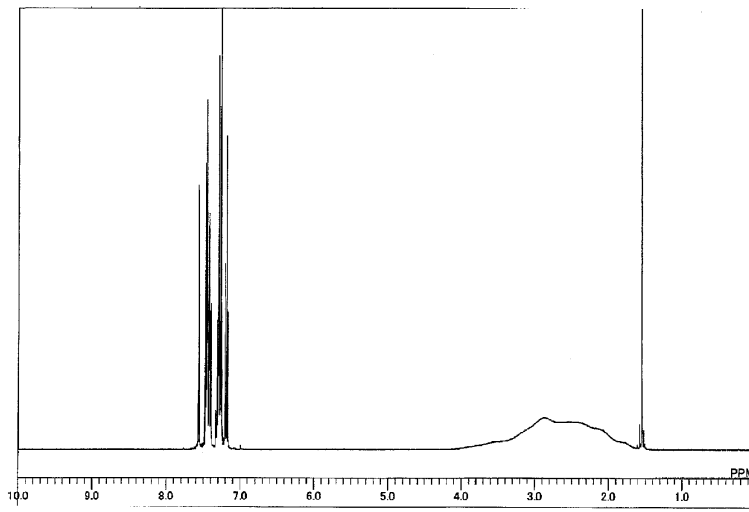
본 발명에 의한 유기 EL 소자는 발광 특성, 구동 수명 및 내구성에서 실용상 만족할 수 있는 레벨이고, 플랫 패널 디스플레이(휴대 전화 표시 소자, 차량용 표시 소자, OA 컴퓨터 표시 소자나 텔레비전 등), 면 발광체로서의 특징을 살린 광원(조명, 복사기의 광원, 액정 디스플레이나 계기류의 백라이트 광원), 표시판이나 표시등 등에 대한 응용에서 그 기술적 가치는 큰 것이다.

도면

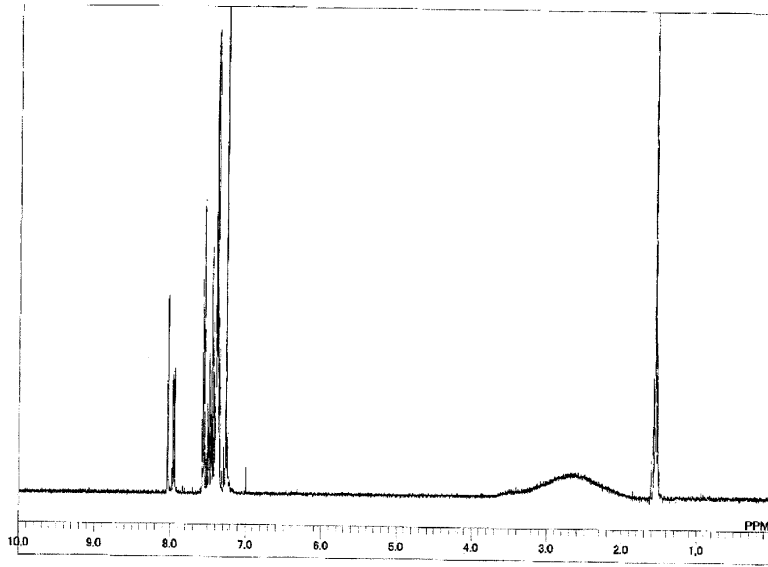
도면1



도면2



도면3



专利名称(译)	标题：有机电致发光器件材料和使用其的有机电致发光器件		
公开(公告)号	KR1020150100860A	公开(公告)日	2015-09-02
申请号	KR1020157019993	申请日	2013-12-20
[标]申请(专利权)人(译)	新日铁化学株式会社		
申请(专利权)人(译)	Sinnit铁路寿美健化学株式会社		
当前申请(专利权)人(译)	Sinnit铁路寿美健化学株式会社		
[标]发明人	OGAWA JUNYA 오가와준야 ASARI TOHRU 아사리토루 KAI TAKAHIRO 카이타카히로		
发明人	오가와준야 아사리토루 카이타카히로		
IPC分类号	C09K11/06 C07F5/02 H01L51/00 H01L51/50		
CPC分类号	B82Y10/00 C07F5/02 C09K11/06 H01L51/0045 H01L51/5012		
代理人(译)	尹董Yol的		
优先权	2012283390 2012-12-26 JP		
其他公开文献	KR102111535B1		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

提供了一种有机电致发光元件（有机EL元件），其具有提高的元件发光效率，确保足够的驱动稳定性并且具有简单的构造；以及用于有机EL元件的材料。该有机电致发光元件在层叠于基板上的正极和负极之间具有发光层，该发光层含有作为有机EL元件的材料作为主体材料，该材料包括磷光发光体。掺杂剂和碳硼烷化合物。作为用于有机EL元件的材料材料的碳硼烷化合物是具有至少三个碳硼烷骨架的化合物，并且由L2-(A)p-L1-A-L1-(A)q-L2表示。A为碳硼烷环，L1为直接键或芳族基团，L2为氢或芳族基团，并且p和q为1至5之间的整数。

