

(12) 특허협력조약에 의하여 공개된 국제출원

(19) 세계지식재산권기구
국제사무국

(43) 국제공개일
2015년 6월 11일 (11.06.2015)



(10) 국제공개번호
WO 2015/084040 A1

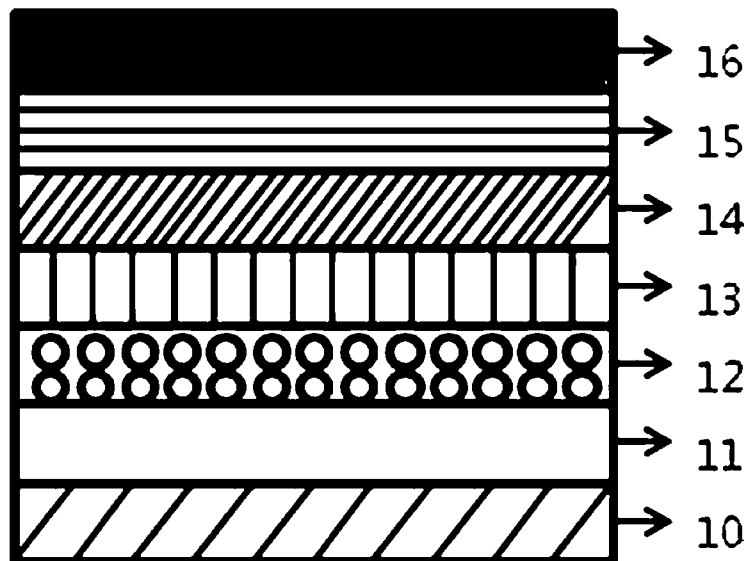
- (51) 국제특허분류: C09K 11/06 (2006.01) H01L 51/50 (2006.01)
- (21) 국제출원번호: PCT/KR2014/011738
- (22) 국제출원일: 2014년 12월 3일 (03.12.2014)
- (25) 출원언어: 한국어
- (26) 공개언어: 한국어
- (30) 우선권정보: 10-2013-0149444 2013년 12월 3일 (03.12.2013) KR
10-2014-0168972 2014년 11월 28일 (28.11.2014) KR
- (71) 출원인: 주식회사 동진세미켐 (DONGJIN SEMI-CHEM CO., LTD) [KR/KR]; 404-205 인천시 서구 백범로 644 (가좌동), Incheon (KR).
- (72) 발명자: 함호완 (HAM, Ho Wan); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 김봉기 (KIM, Bong Gi); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 안현철 (AN, Hyun Cheol); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 김성훈 (KIM, Seong Hoon); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 김동준 (KIM, Dong Jun); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 한정우

- (HAN, Jeong Woo); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 김근태 (KIM, Geun Tae); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 임동환 (LIM, Dong Whan); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR). 조지은 (CHO, Ji Eun); 445-935 경기도 화성시 양감면 작은돌래길 35 (양감면, 동진세미켐), Gyeonggi-do (KR).
- (74) 대리인: 원영호 (WON, Young-Ho); 137-881 서울시 서초구 서초대로 356, 1306 호 (서초동, 서초지웰타워), Seoul (KR).
- (81) 지정국 (별도의 표시가 없는 한, 가능한 모든 종류의 국내 권리의 보호를 위하여): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) 지정국 (별도의 표시가 없는 한, 가능한 모든 종류의 역내 권리의 보호를 위하여): ARIPO (BW, GH, GM,

[다음 쪽 계속]

(54) Title: NOVEL LIGHT-EMITTING COMPOUND AND ORGANIC LIGHT-EMITTING ELEMENT COMPRISING SAME

(54) 발명의 명칭: 신규한 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기발광소자



(57) Abstract: An organic light-emitting compound according to the present invention has superb hole and electron transport characteristics, excellent ability to maintain blue light emission, superb light-emitting efficiency, high color purity and efficiency and long lifespan characteristics, and thus can impart superb characteristics to an element when used in an organic light-emitting element.

(57) 요약서: 본 발명의 유기 발광 화합물은 정공 및 전자 전달 특성이 우수하고, 청색발광 유지 및 발광효율이 우수하며, 고색순도, 고효율 및 장수명을 가져, 유기발광소자에 적용시 우수한 소자 특성을 나타낼 수 있다.

WO 2015/084040 A1



KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ,
UG, ZM, ZW), 유라시아 (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU,
TJ, TM), 유럽 (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK,
EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU,
LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK,

SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,
GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

공개:

— 국제조사보고서와 함께 (조약 제 21 조(3))

명세서

발명의 명칭: 신규한 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기발광소자 기술분야

- [1] 본 발명은 신규한 발광 화합물 및 이를 포함하는 유기발광소자에 관한 것이다.

배경기술

- [2] 최근, 자체 발광형으로 저전압 구동이 가능한 유기발광소자는, 평판 표시소자의 주류인 액정디스플레이(LCD, liquid crystal display)에 비해, 시야각, 대조비 등이 우수하고 백라이트가 불필요하여 경량 및 박형이 가능하며 소비전력 측면에서도 유리하고 색 재현 범위가 넓어, 차세대 표시소자로서 주목을 받고 있다.
- [3] 유기발광소자에서 유기물 층으로 사용되는 재료는 크게 기능에 따라, 발광 재료, 정공주입 재료, 정공수송 재료, 전자수송 재료, 전자주입 재료 등으로 분류될 수 있다. 상기 발광 재료는 분자량에 따라 고분자와 저분자로 분류될 수 있고, 발광 메커니즘에 따라 전자의 일중항 여기상태로부터 유래되는 형광 재료와 전자의 삼중항 여기상태로부터 유래되는 인광 재료로 분류될 수 있으며, 발광 재료는 발광 색에 따라 청색, 녹색, 적색 발광 재료와 보다 나은 천연색을 구현하기 위해 필요한 노란색 및 주황색 발광 재료로 구분될 수 있다. 또한, 색순도의 증가와 에너지 전이를 통한 발광 효율을 증가시키기 위하여, 발광 물질로서 호스트/도판트 계를 사용할 수 있다. 그 원리는 발광층을 주로 구성하는 호스트보다 에너지 대역 간극이 작고 발광 효율이 우수한 도판트를 발광층에 소량 혼합하면, 호스트에서 발생한 엑시톤이 도판트로 수송되어 효율이 높은 빛을 내는 것이다. 이때 호스트의 파장이 도판트의 파장대로 이동하므로, 이용하는 도판트와 호스트의 종류에 따라 원하는 파장의 빛을 얻을 수 있다.
- [4] 현재까지 이러한 유기발광소자에 사용되는 물질로서 다양한 화합물들이 알려져 있으나, 이제까지 알려진 물질을 이용한 유기발광소자의 경우 높은 구동전압, 낮은 효율 및 짧은 수명으로 인해 실용화하는 데에 많은 어려움이 있었다. 따라서, 우수한 특성을 갖는 물질을 이용하여 저전압 구동, 고휘도 및 장수명을 갖는 유기발광소자를 개발하려는 노력이 지속되어 왔다.

발명의 상세한 설명

기술적 과제

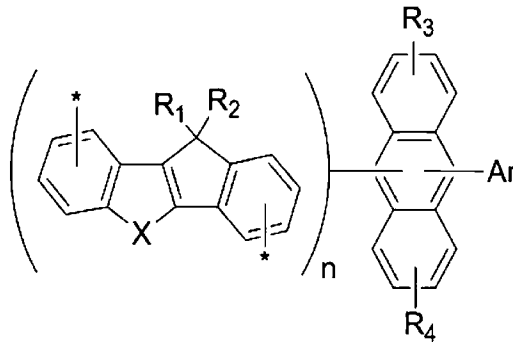
- [5] 상기와 같은 문제점을 해결하기 위해, 본 발명은 정공 및 전자 전달 특성이 우수하고, 청색발광 유지 및 발광효율이 우수하며, 고색순도, 고효율 및 장수명을 가지게 할 수 있는 신규한 발광 화합물을 제공하는 것을 목적으로 한다.

[6]

- [7] 본 발명은 또한 상기 화합물을 포함하여 낮은 구동전압, 청색발광 유지 및 발광효율이 우수하며, 고색순도, 고효율 및 장수명 구현이 가능한 유기발광소자를 제공하는 것을 목적으로 한다.

과제 해결 수단

- [8] 상기 목적을 달성하기 위해 본 발명은 하기 화학식 1로 표시되는 발광 화합물을 제공한다:
- [9] [화학식 1]
- [10]



- [11] 상기 식에서,
- [12] X는 각각 독립적으로 O, S, Se 또는 Te이며,
- [13] Ar은 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기, C₁₋₃₀의 알킬기, C₂₋₃₀의 알케닐기, C₂₋₃₀의 알키닐기, C₁₋₃₀의 알콕시기, C₆₋₃₀의 아릴옥시기, C₆₋₃₀의 아릴기, 또는 C₂₋₃₀의 헤테로아릴기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₅₀의 아릴기; 또는 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기, C₁₋₃₀의 알킬기, C₂₋₃₀의 알케닐기, C₂₋₃₀의 알키닐기, C₁₋₃₀의 알콕시기, C₆₋₃₀의 아릴옥시기, C₆₋₃₀의 아릴기, 또는 C₂₋₃₀의 헤테로아릴기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₅₀의 헤테로아릴기이고,
- [14] R₁, R₂, R₃ 및 R₄는 각각 독립적으로 수소; 중수소; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₁₋₃₀의 알킬기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₃₀의 알케닐기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₃₀의 알키닐기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₁₋₃₀의 알콕시기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₃₀의 아릴옥시기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₅₀의 아릴기; 또는 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₅₀의 헤테로아릴기이며,
- [15] *-는 결합부위이며,
- [16] n은 1 또는 2이며, n이 2인 경우 Ar은 존재하지 않는다.
- [17]
- [18] 또한, 본 발명은 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 포함하는 유기발광소자를 제공한다.

치환되지 않은 C_{1-30} 의 알콕시기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기,
 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C_{6-30} 의 아릴옥시기; 중수소, 할로젠,
 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C_{6-50} 의 아릴기; 또는
 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C_{2-50}
 의 헤테로아릴기이며,

[36] *-는 결합부위이며,

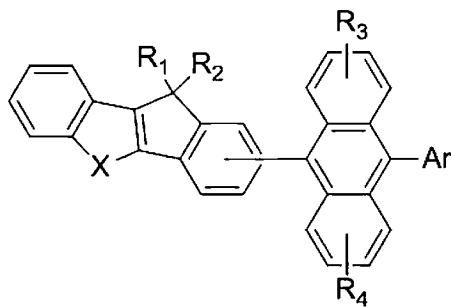
[37] n은 1 또는 2이며, n이 2인 경우 Ar은 존재하지 않는다.

[38]

[39] 본 발명에 있어서, 상기 화학식 1로 표시되는 화합물은 하기 화학식 화학식 2
 내지 5로 표시되는 것 중 하나일 수 있다.

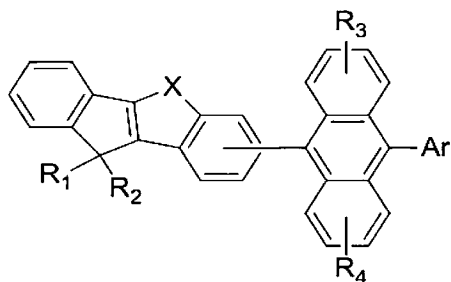
[40] [화학식 2]

[41]



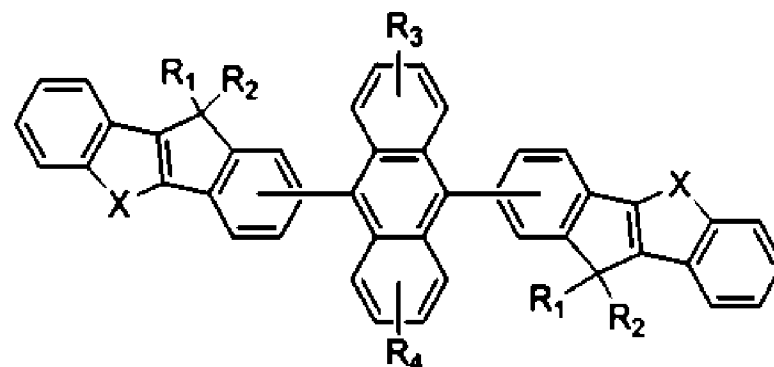
[42] [화학식 3]

[43]



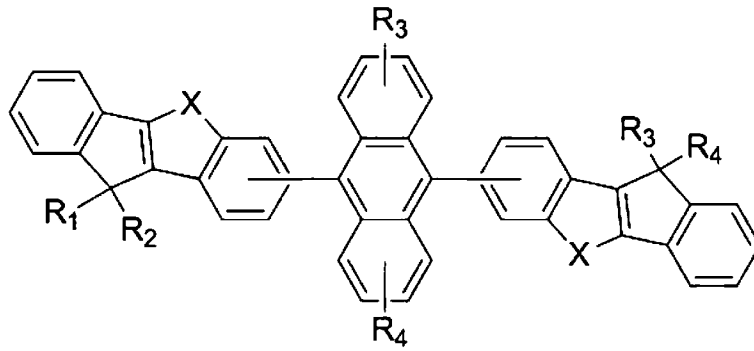
[44] [화학식 4]

[45]



[46] [화학식 5]

[47]

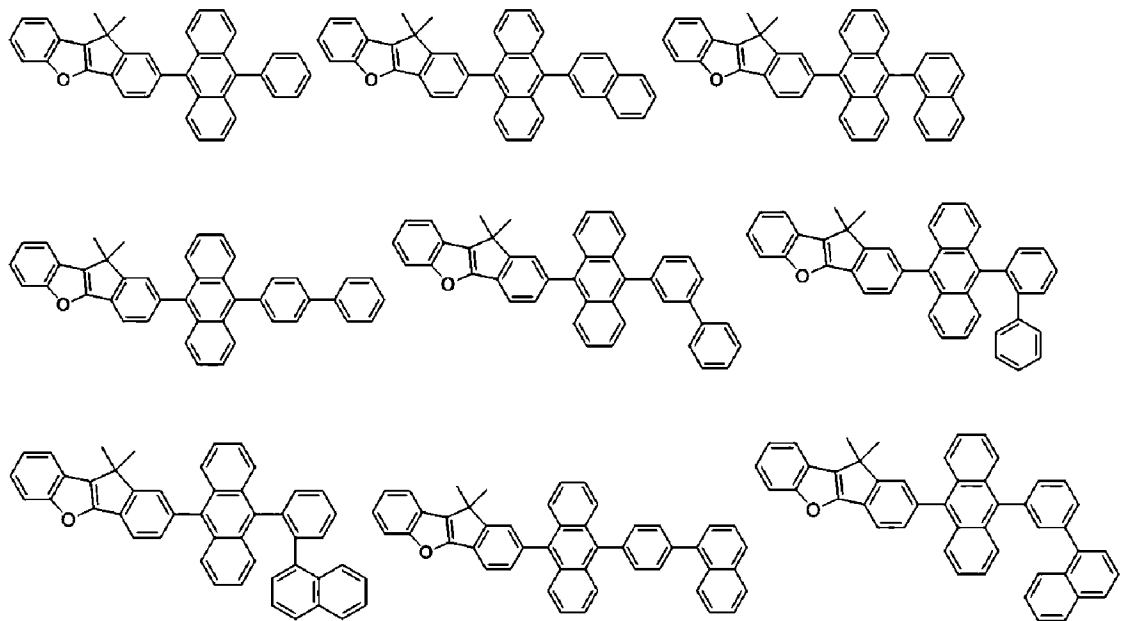


[48] 상기 화학식 2 내지 5에서 X, Ar, R₁, R₂, R₃ 및 R₄는 화학식 1에서 정의한 바와 같다.

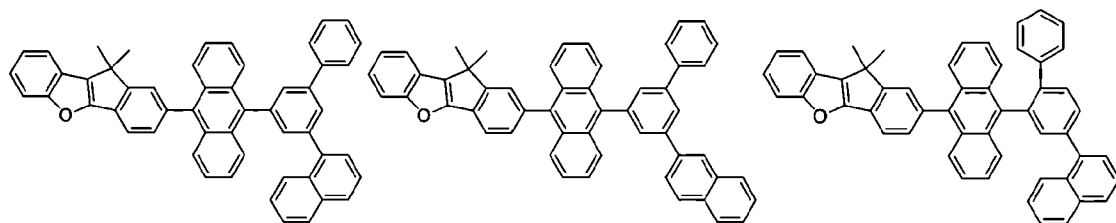
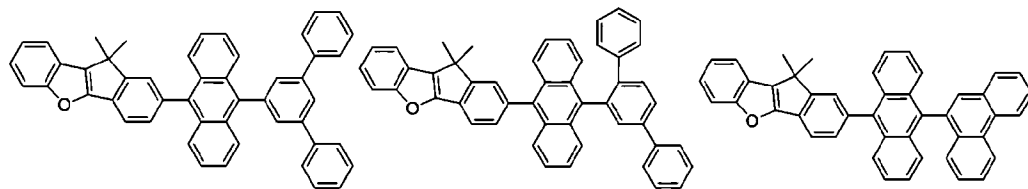
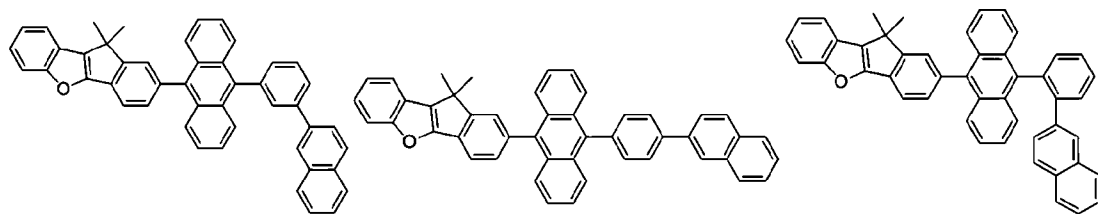
[49]

[50] 본 발명에 있어서, 상기 화학식 1로 표시되는 화합물의 바람직한 예는 다음과 같다:

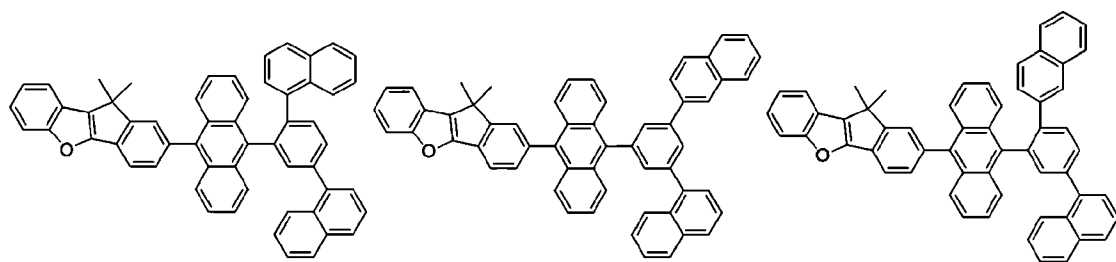
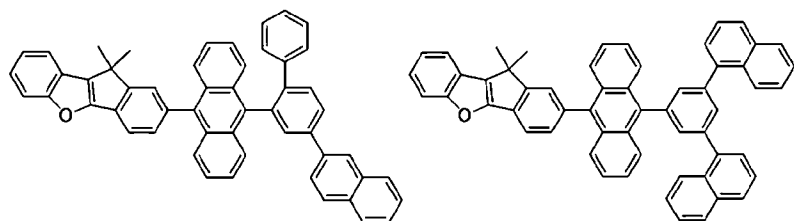
[51]



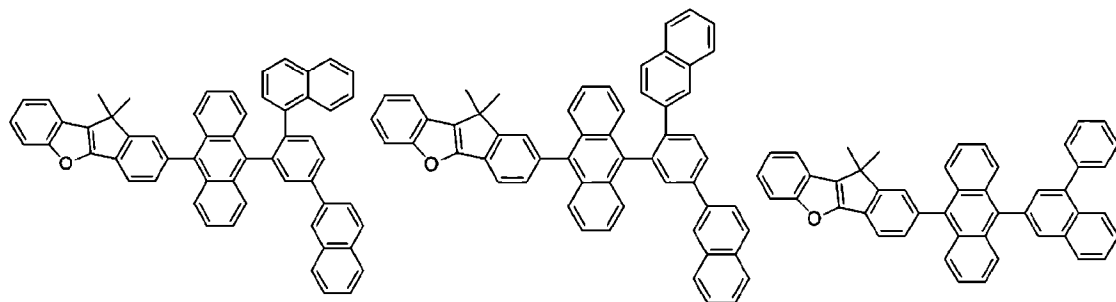
[52]



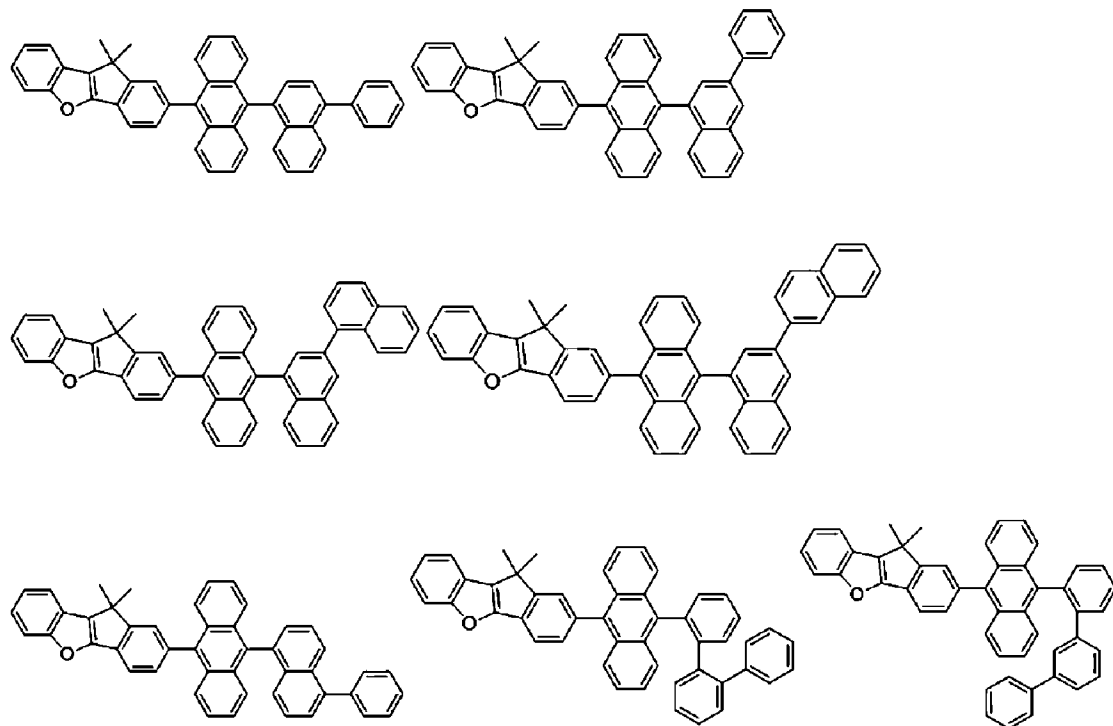
[53]



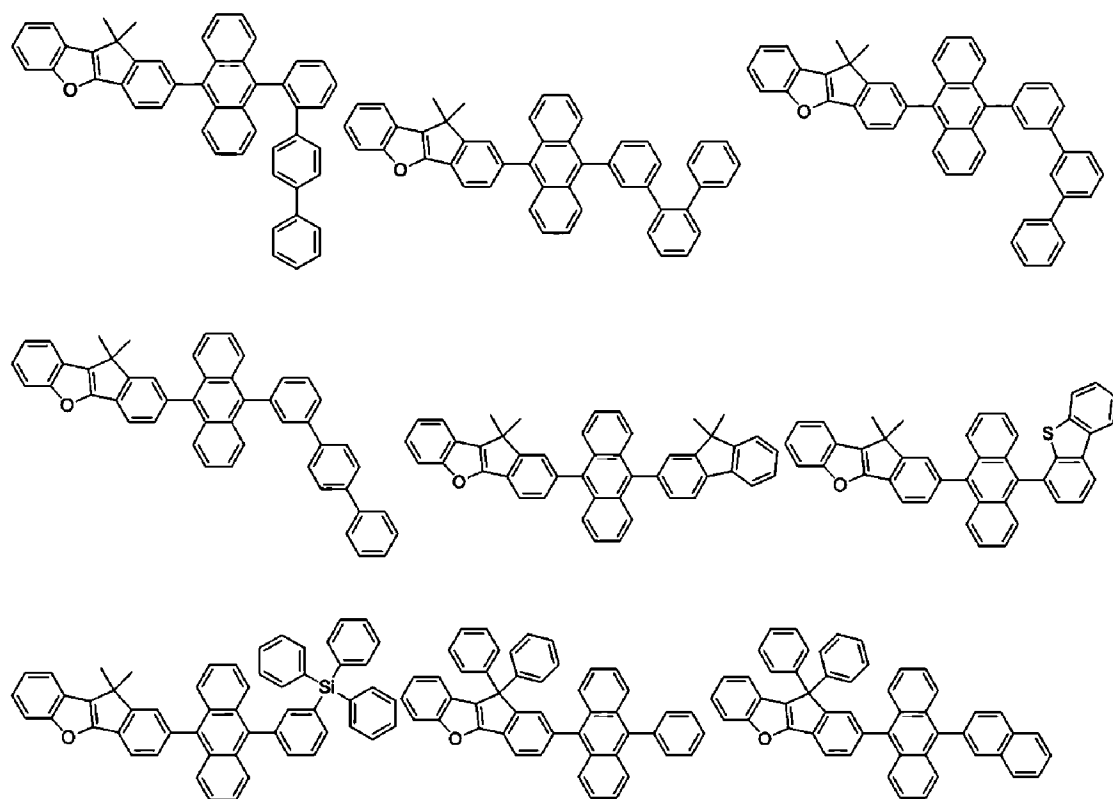
[54]



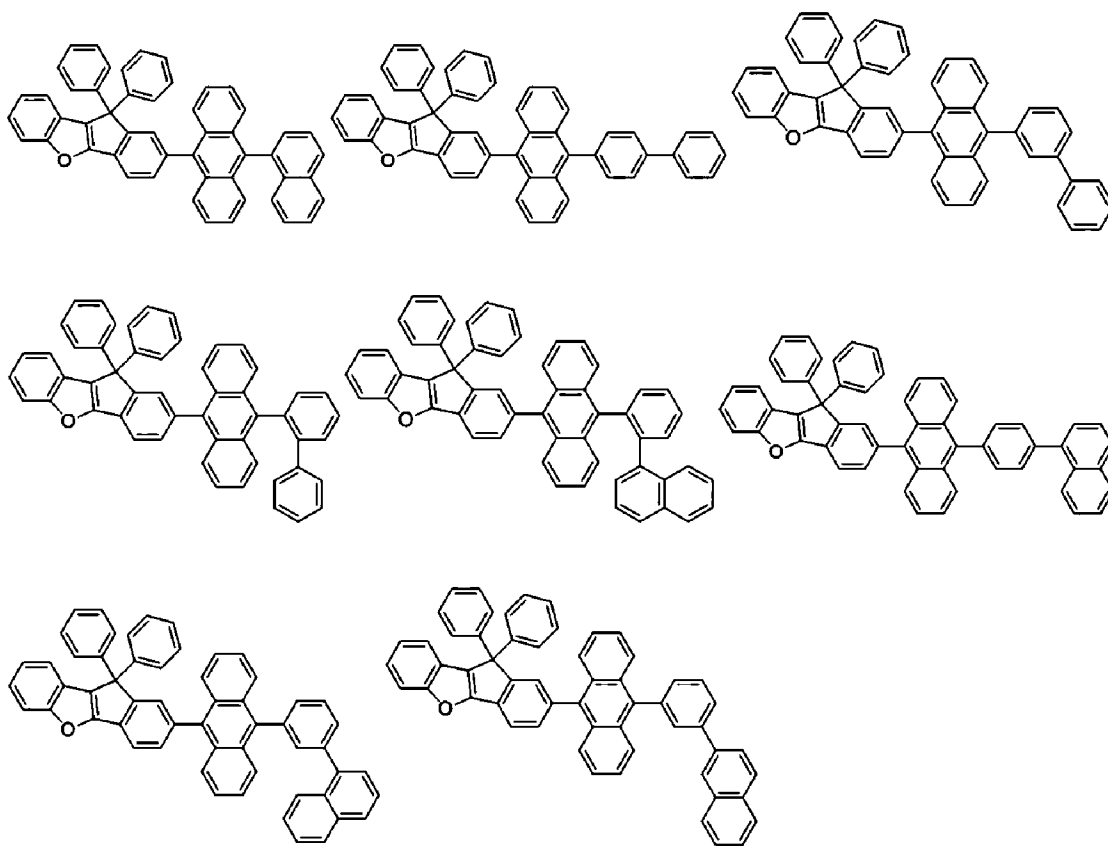
[55]



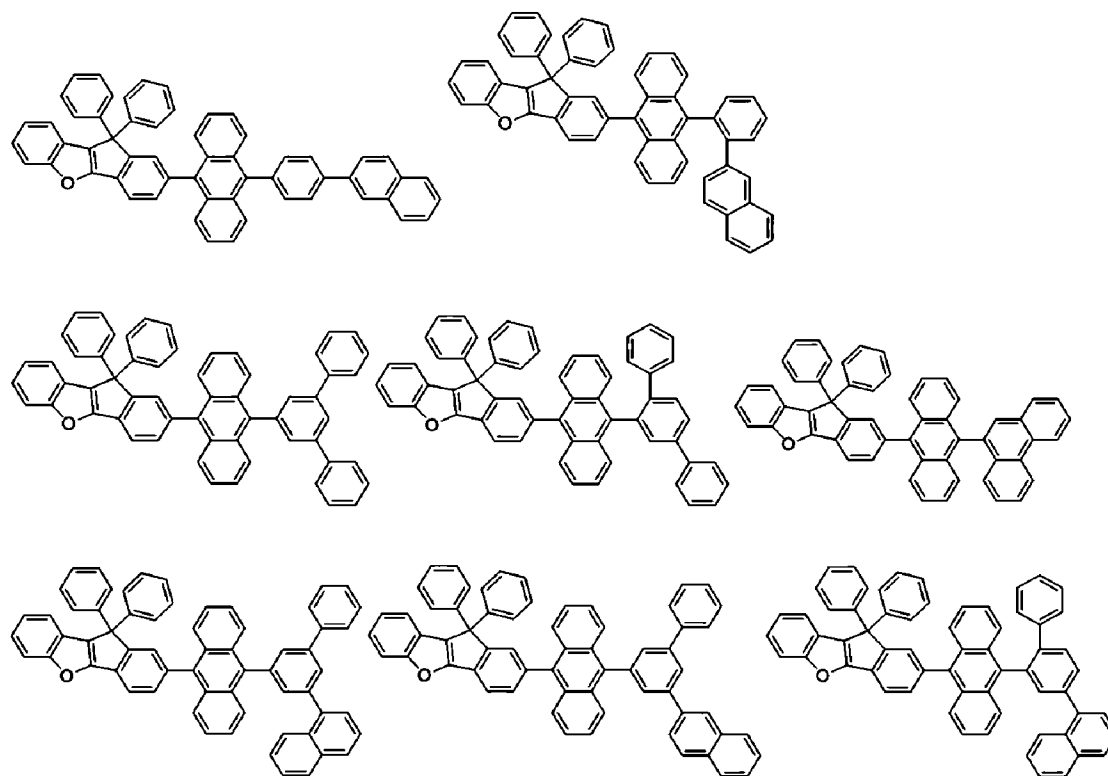
[56]



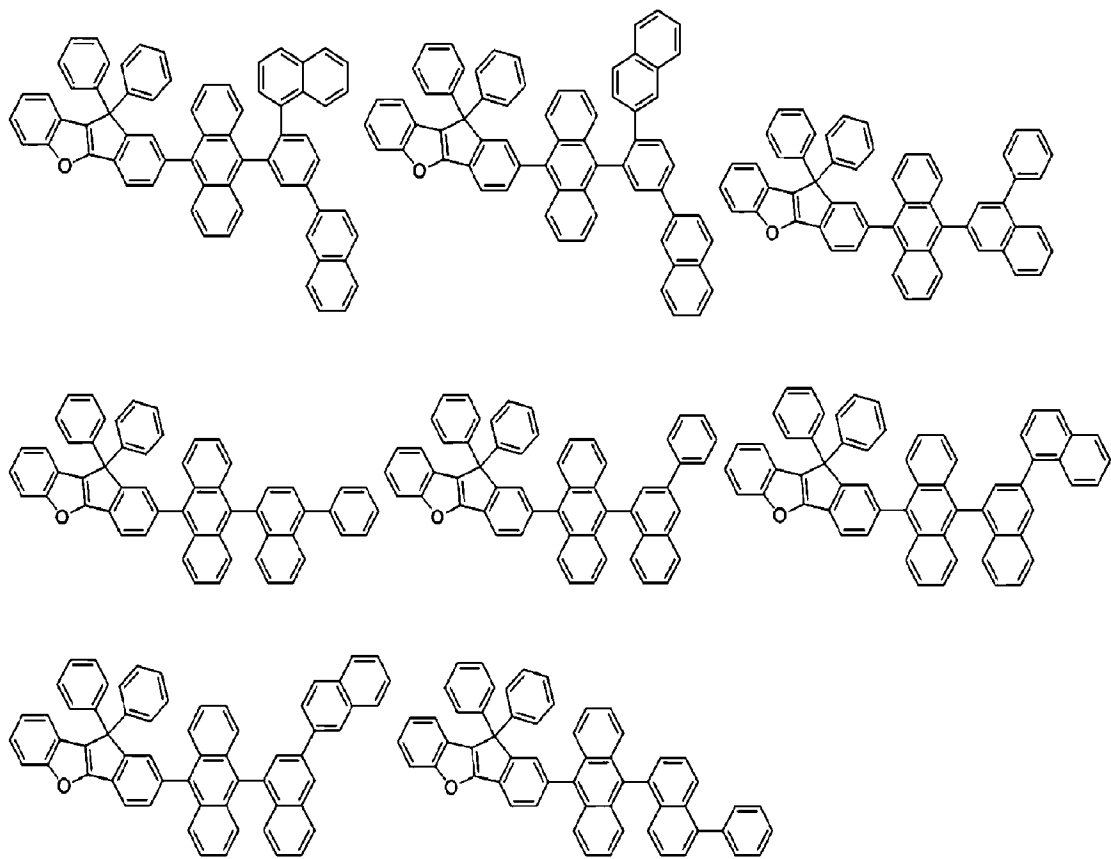
[57]



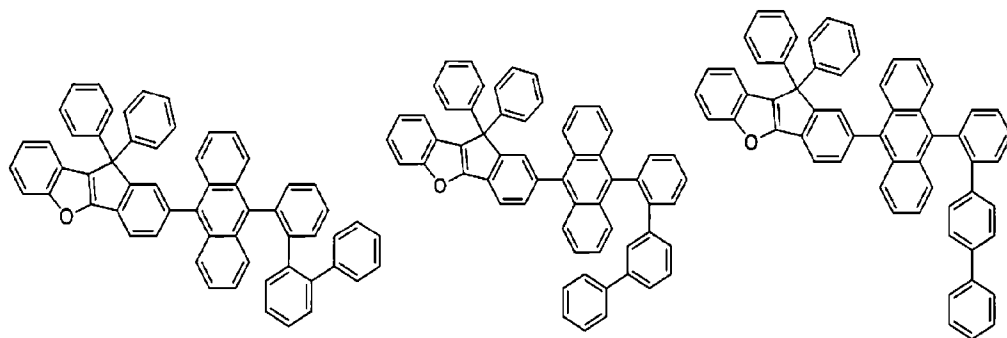
[58]



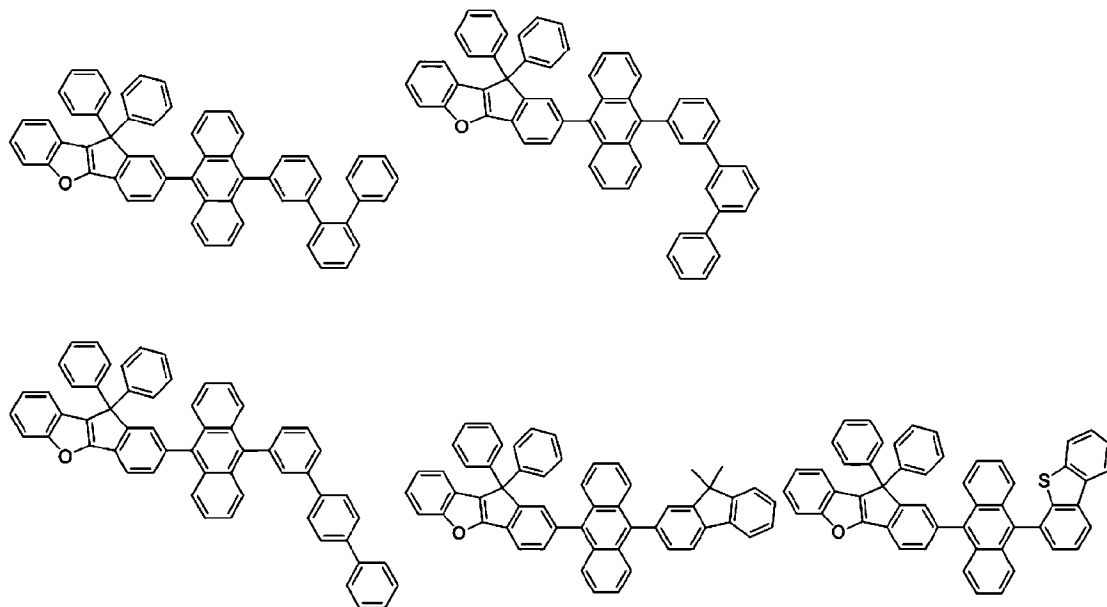
[59]



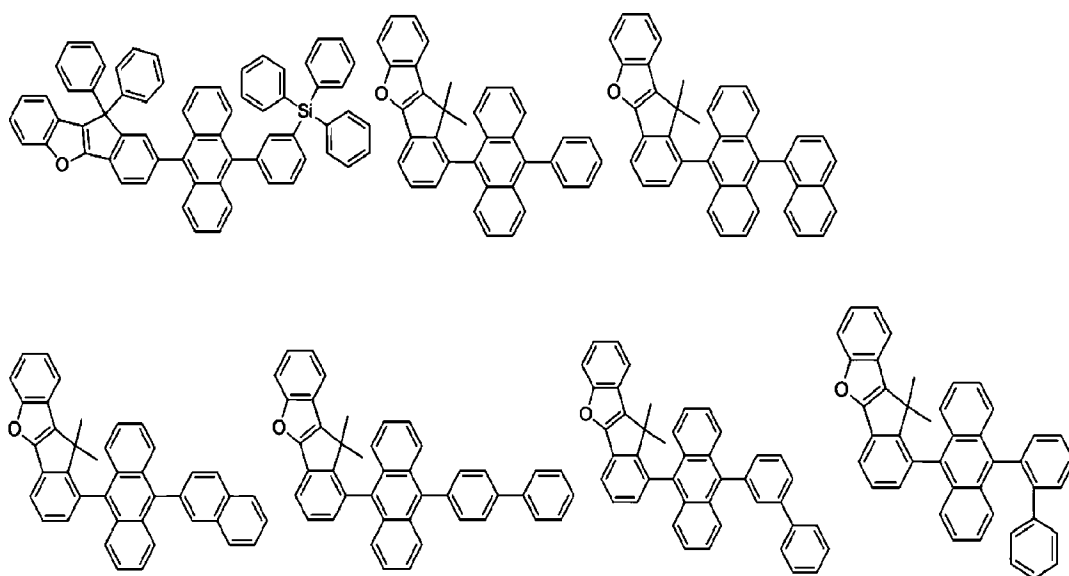
[60]



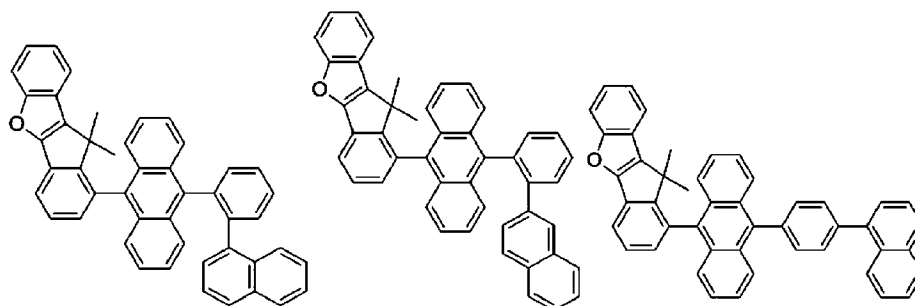
[61]



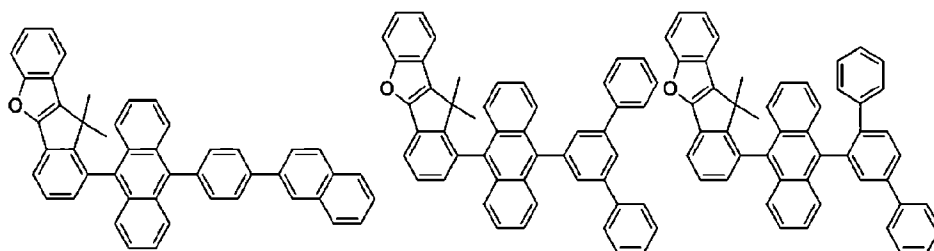
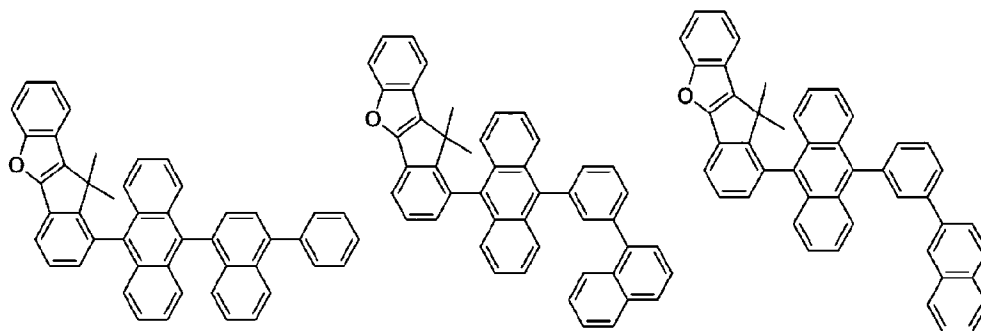
[62]



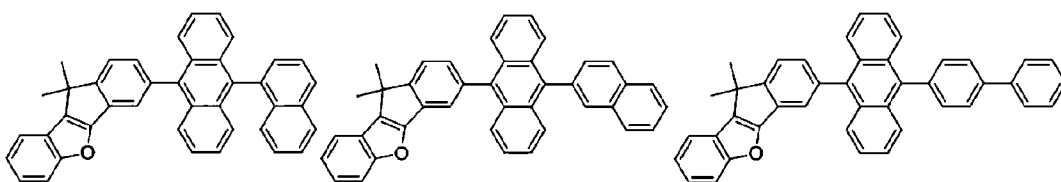
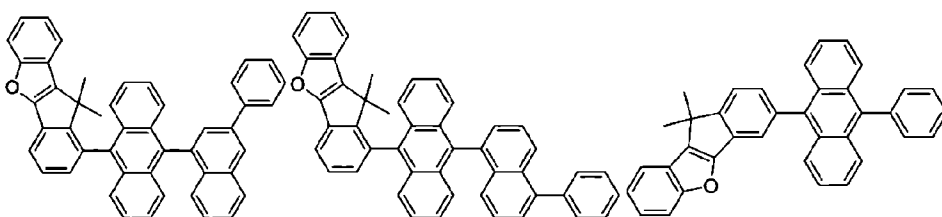
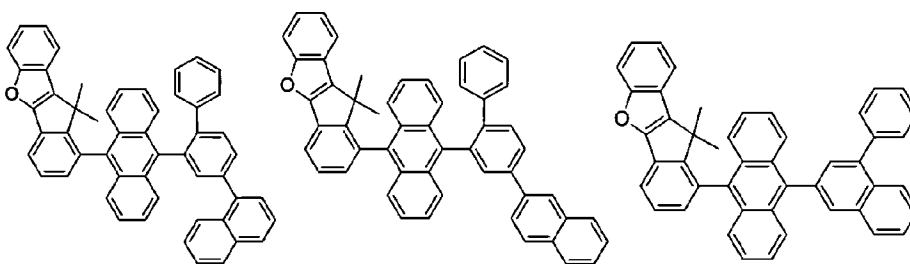
[63]



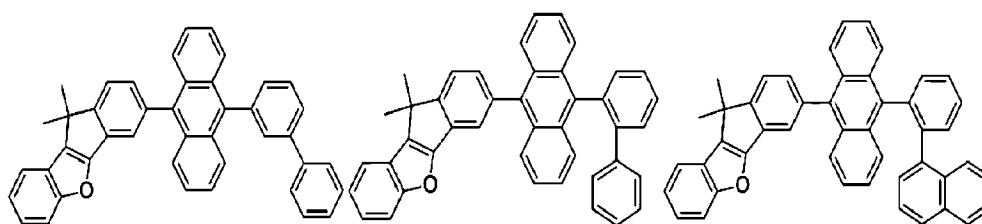
[64]



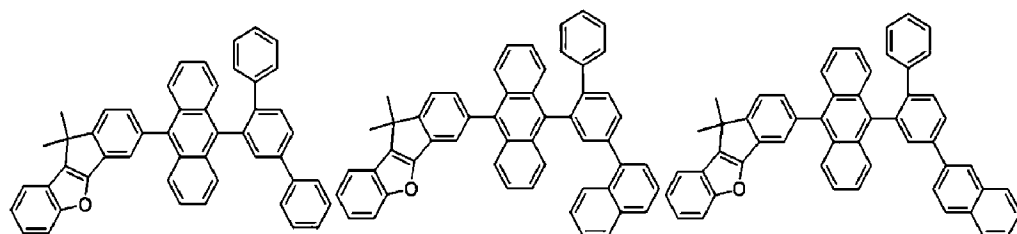
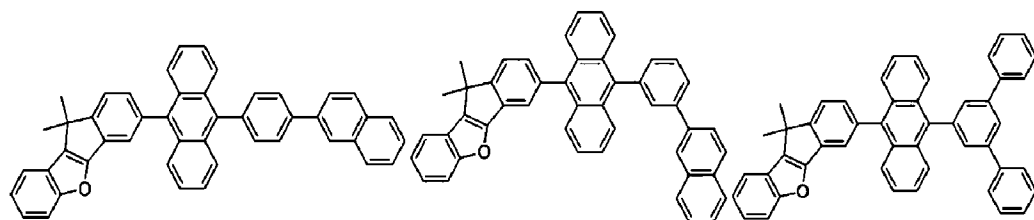
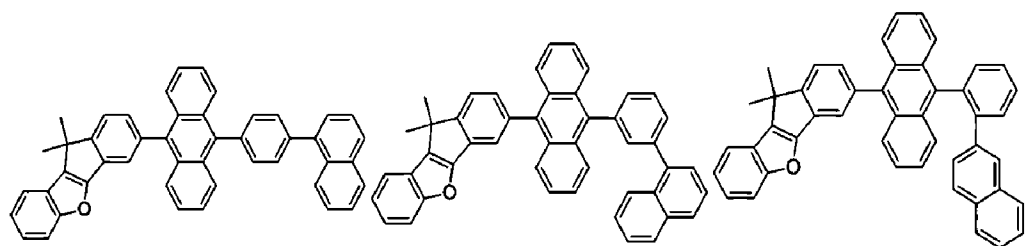
[65]



[66]

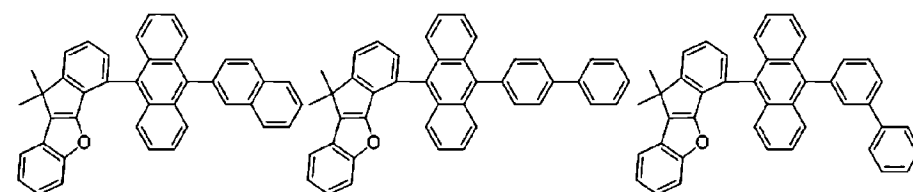
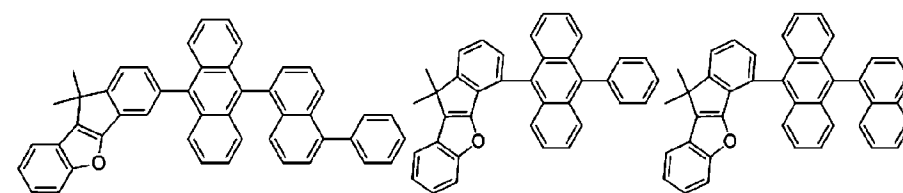
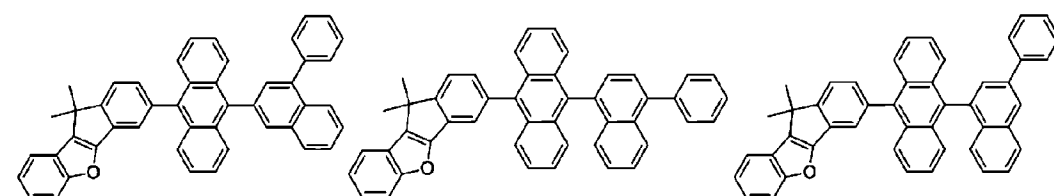


[67]



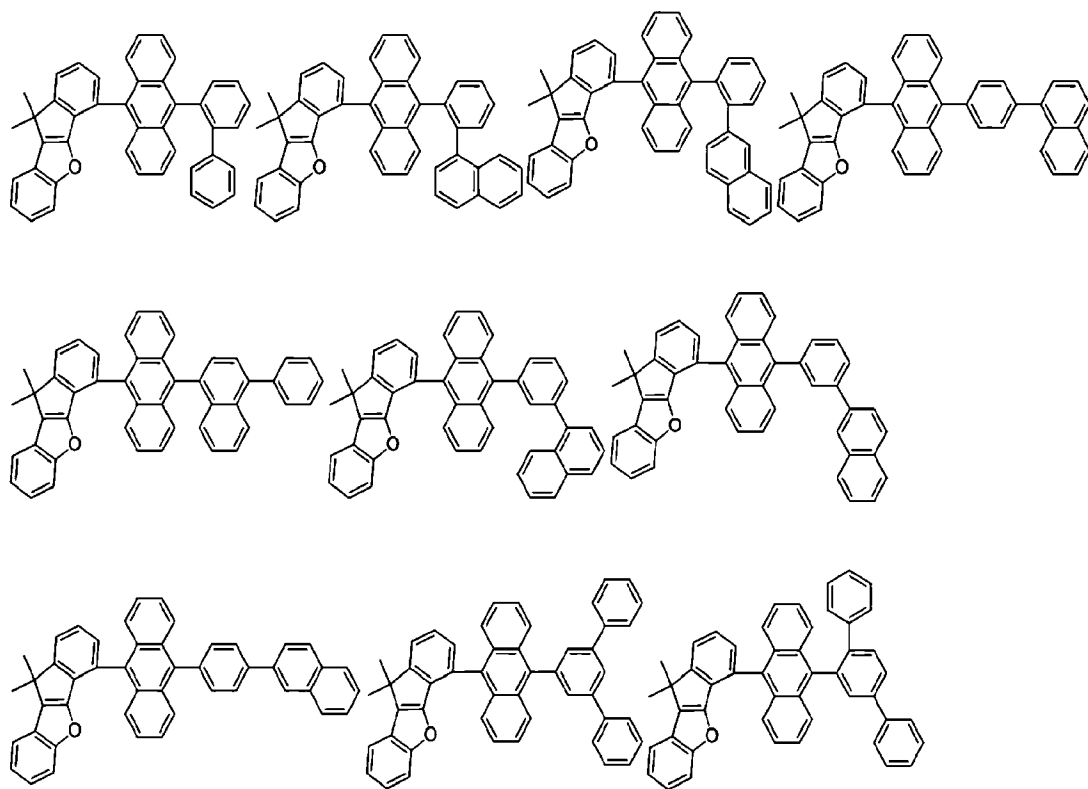
[68]

[69]

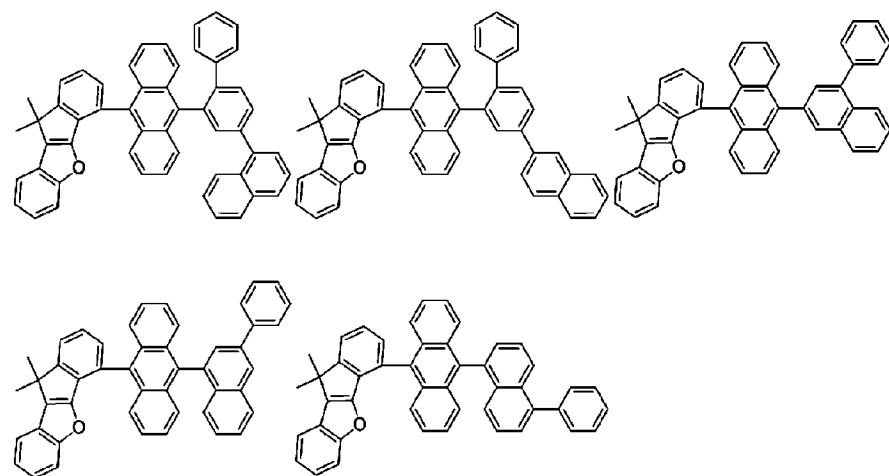


[70]

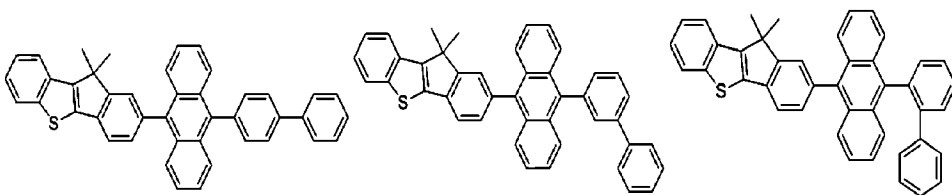
[71]



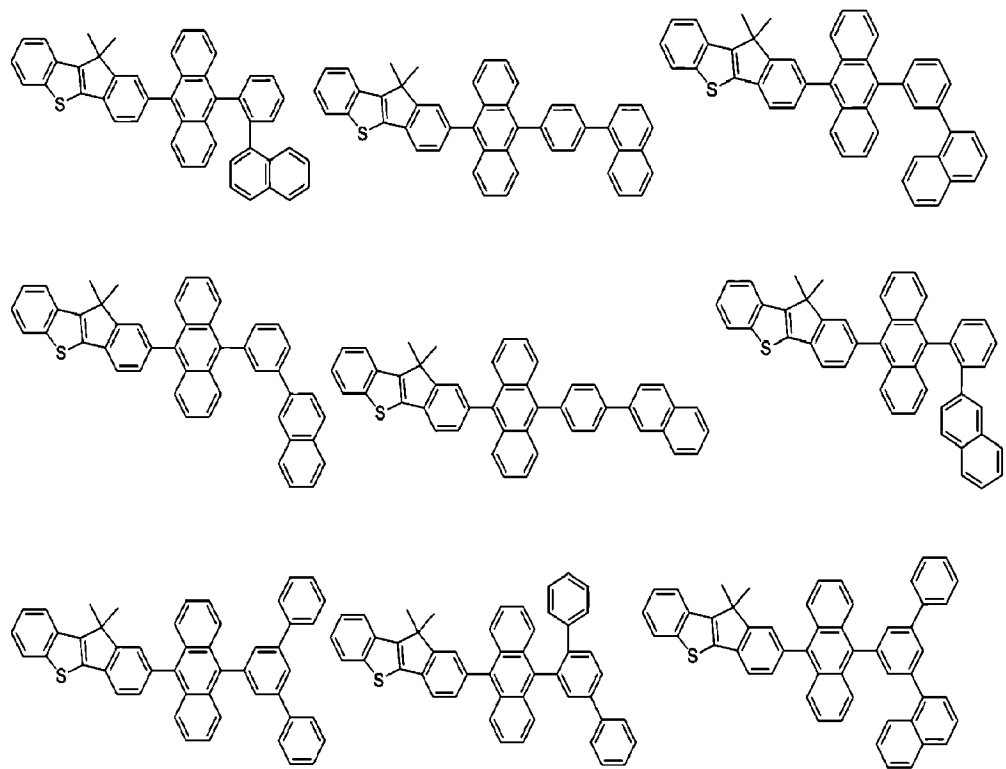
[72]



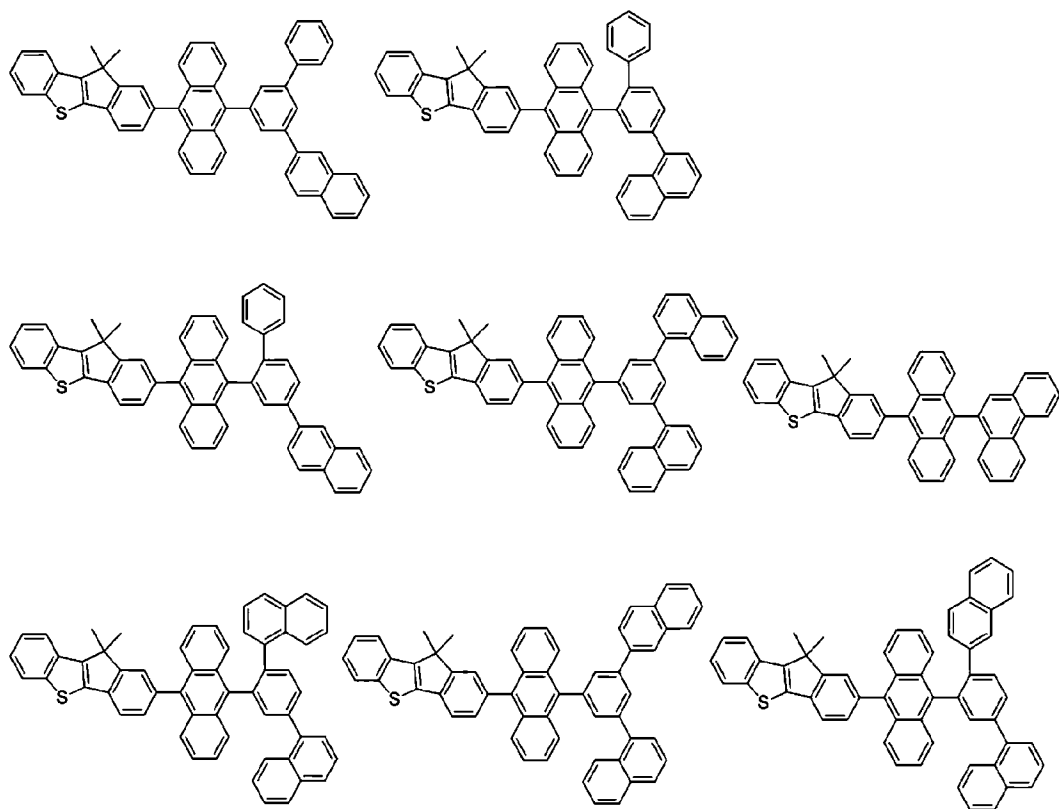
[73]



[74]



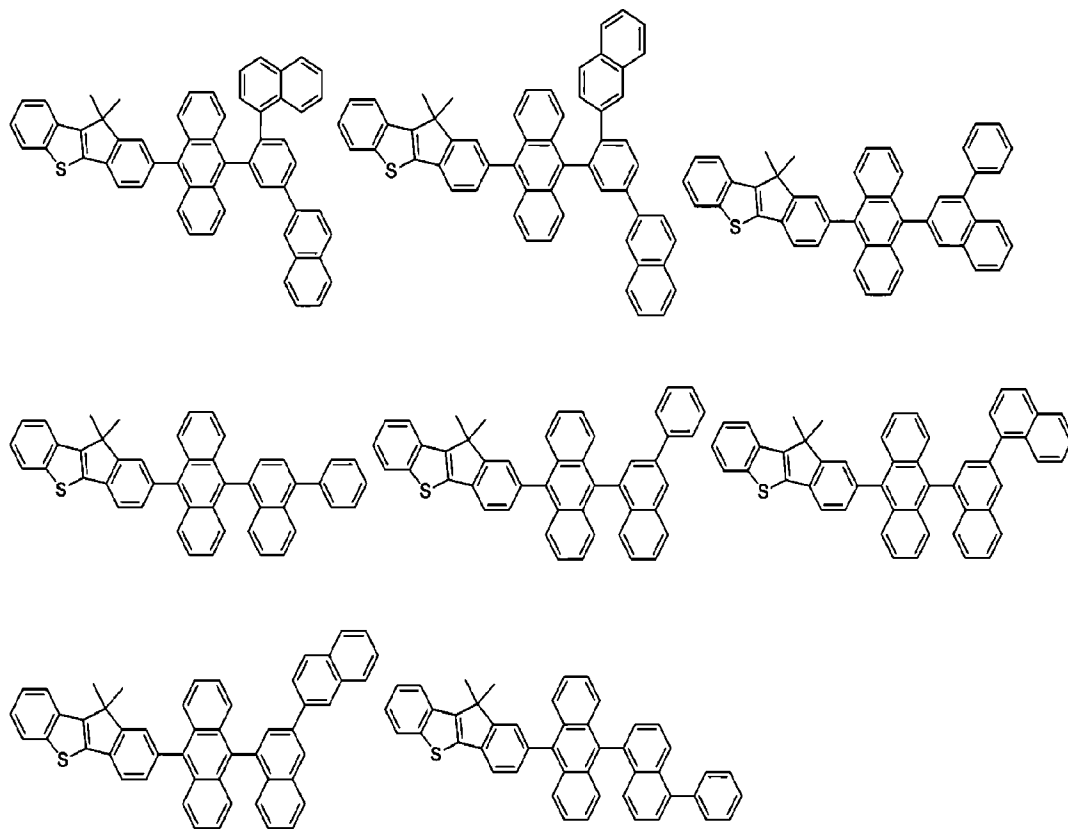
[75]



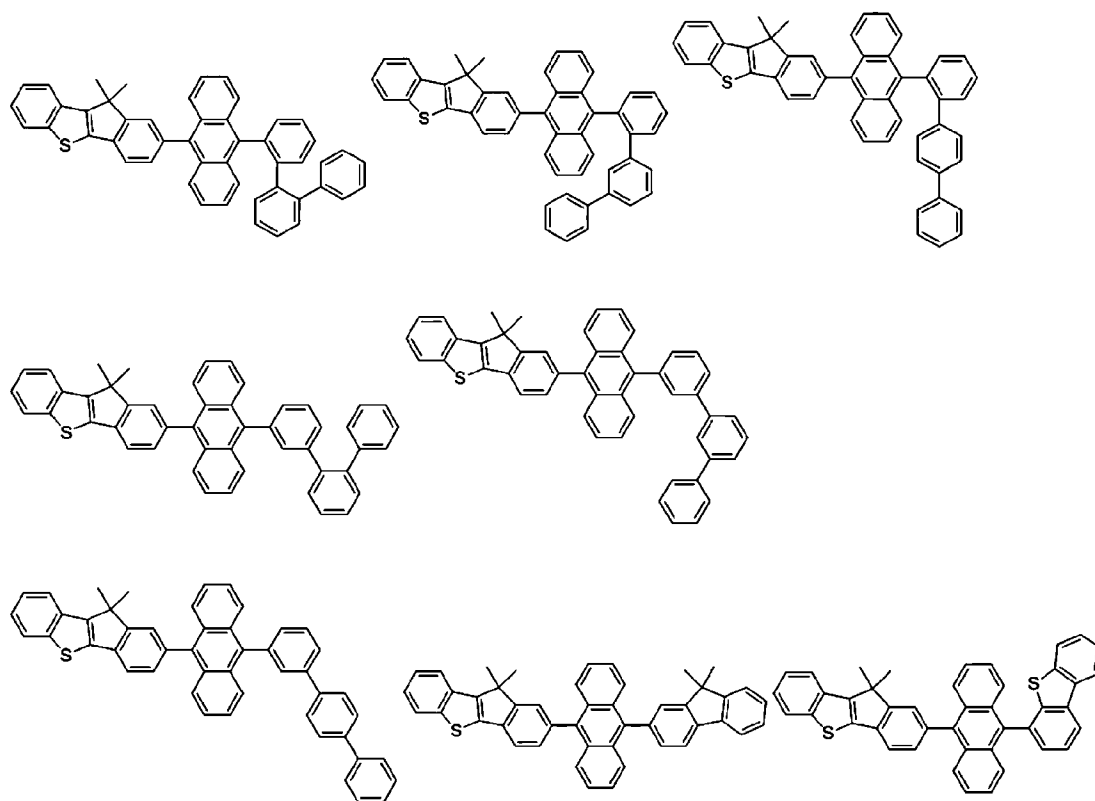
[76]

[77]

[78]

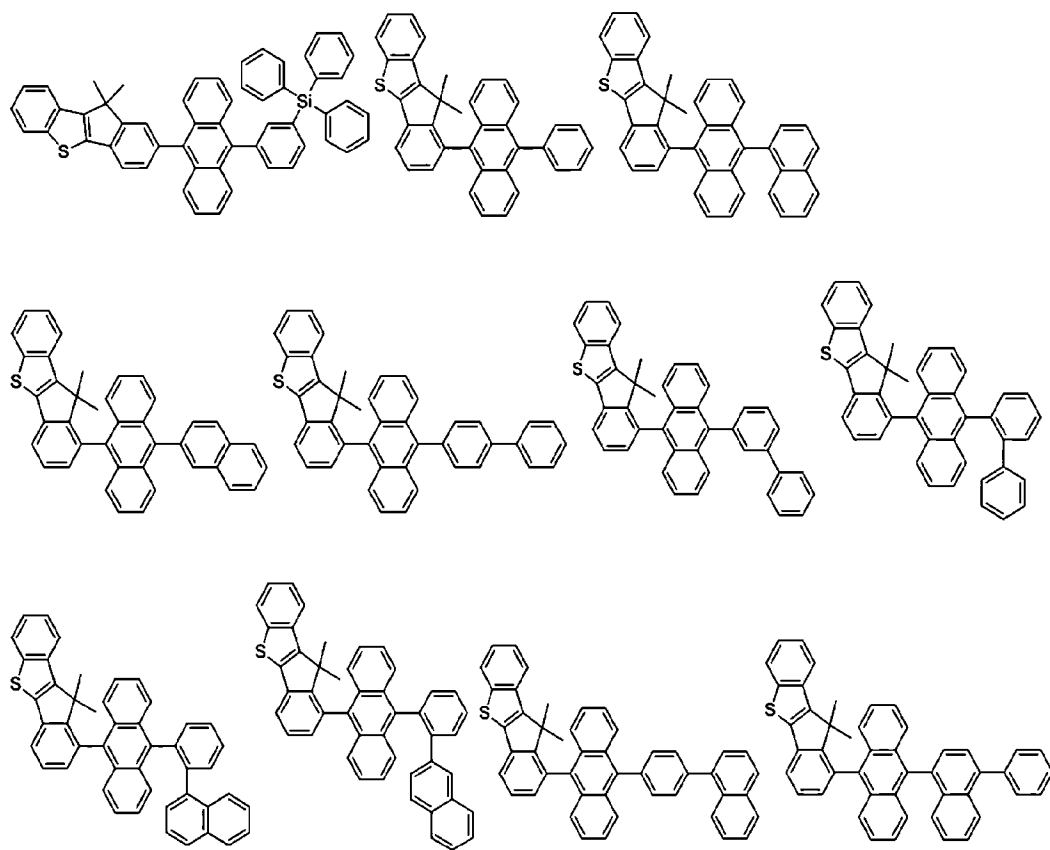


[79]

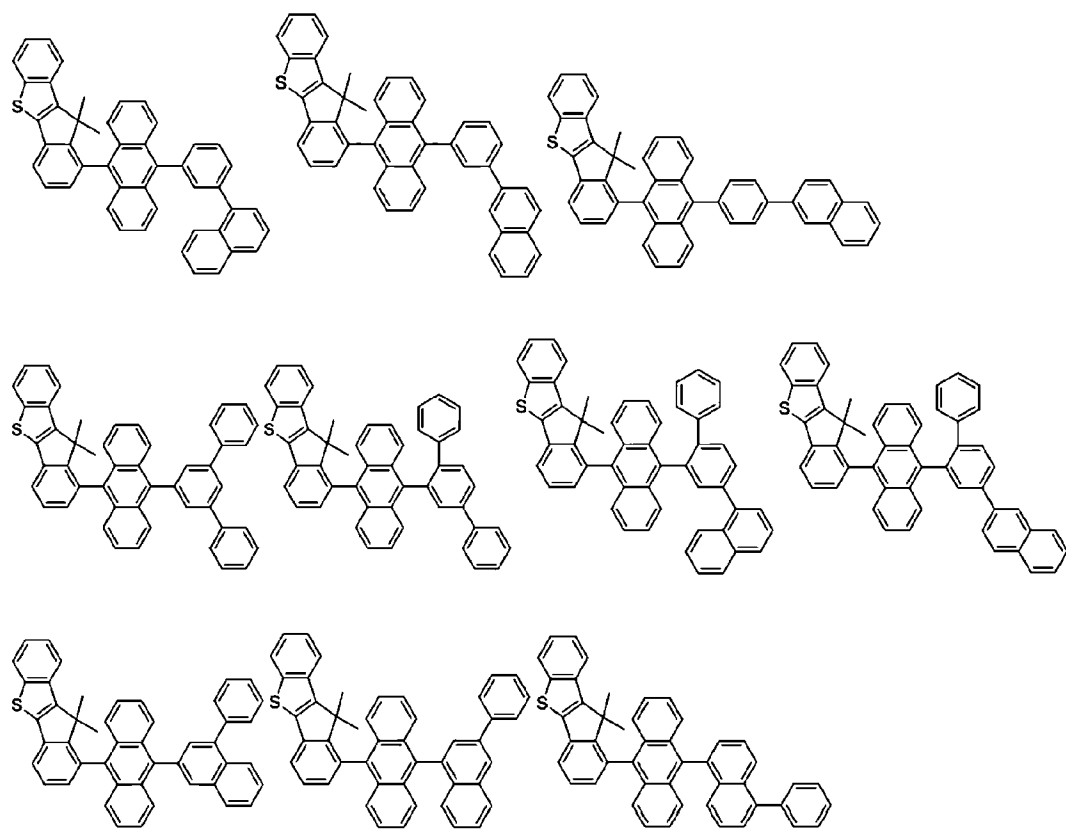


[80]

[81]

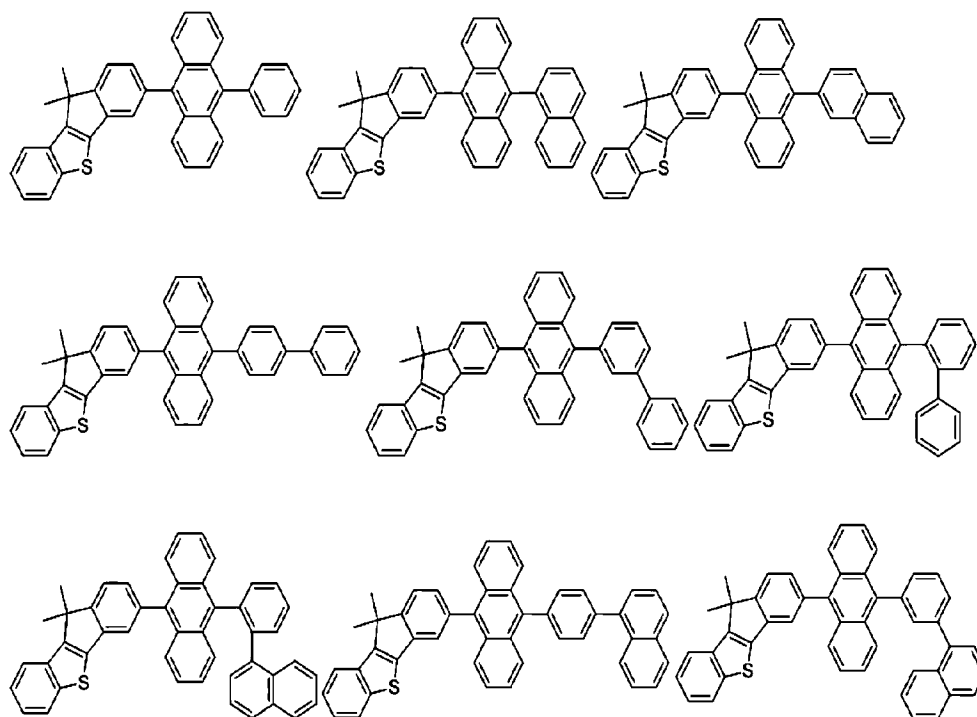


[82]

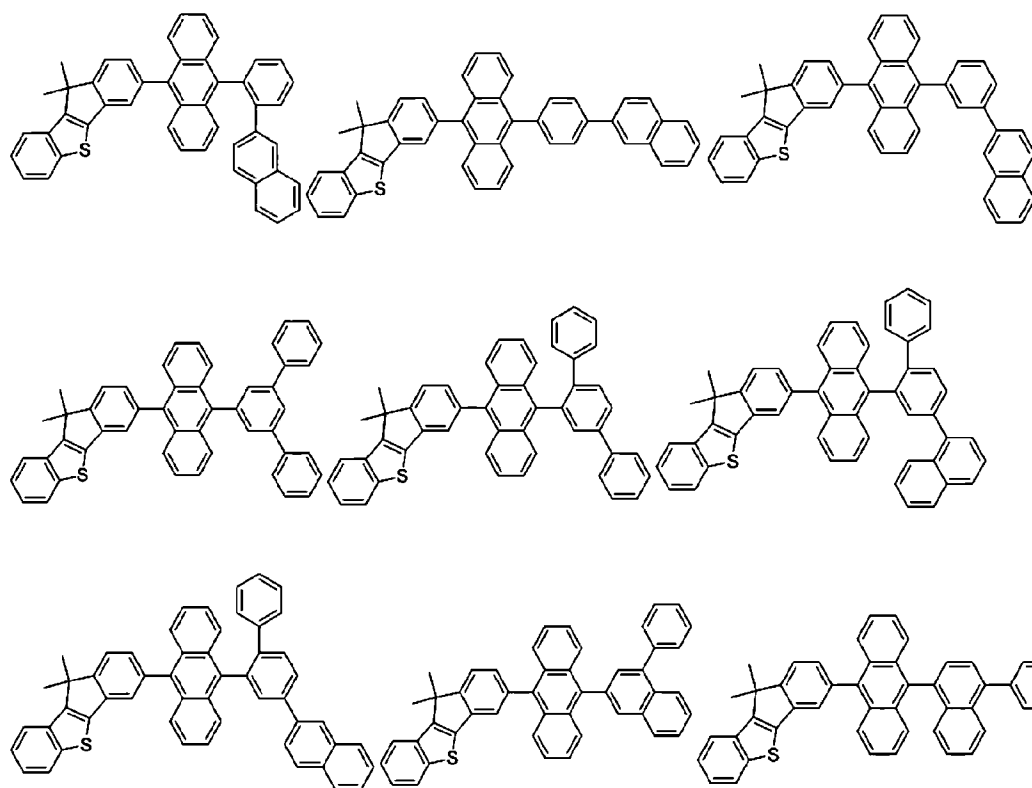


[83]

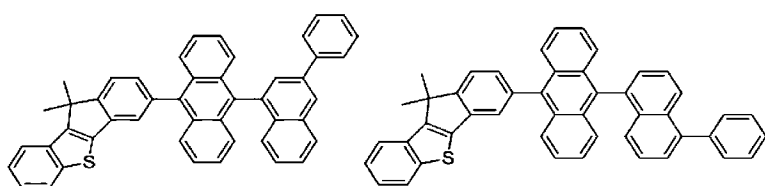
[84]



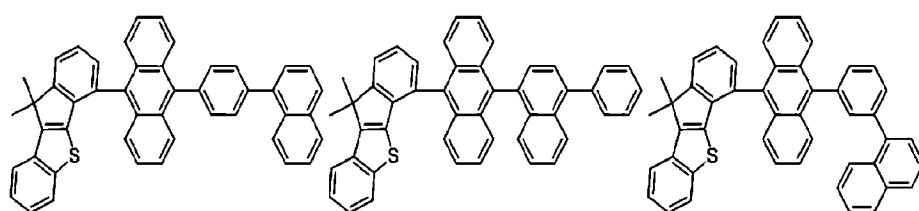
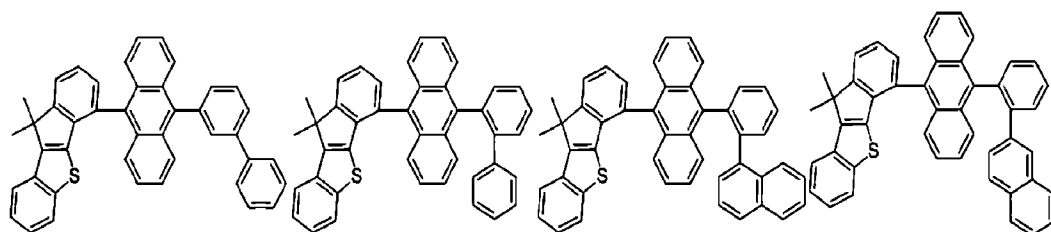
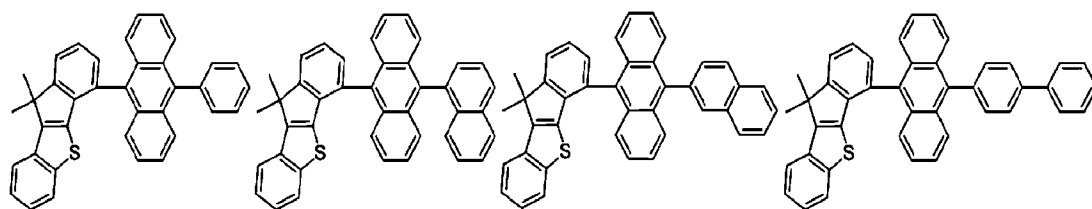
[85]



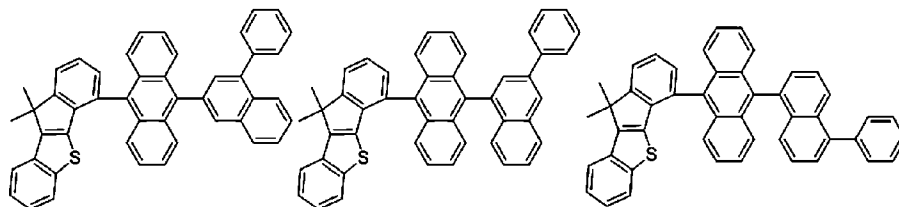
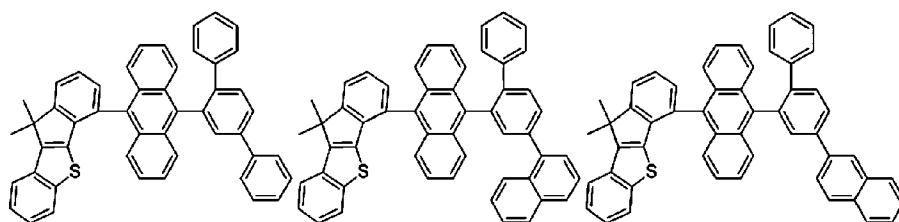
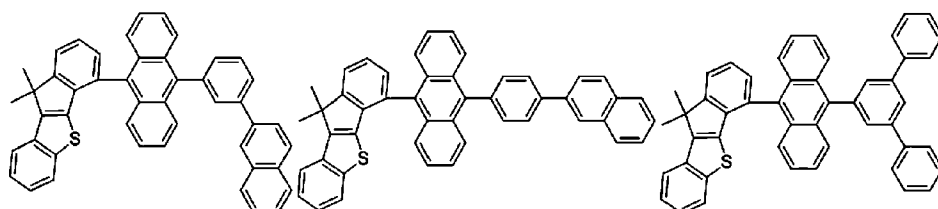
[86]



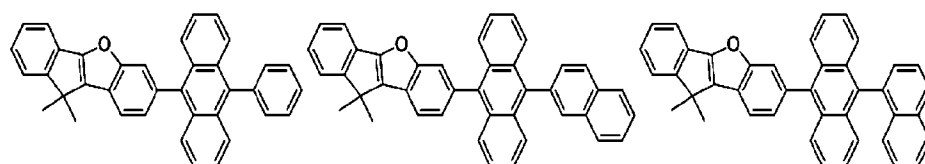
[87]



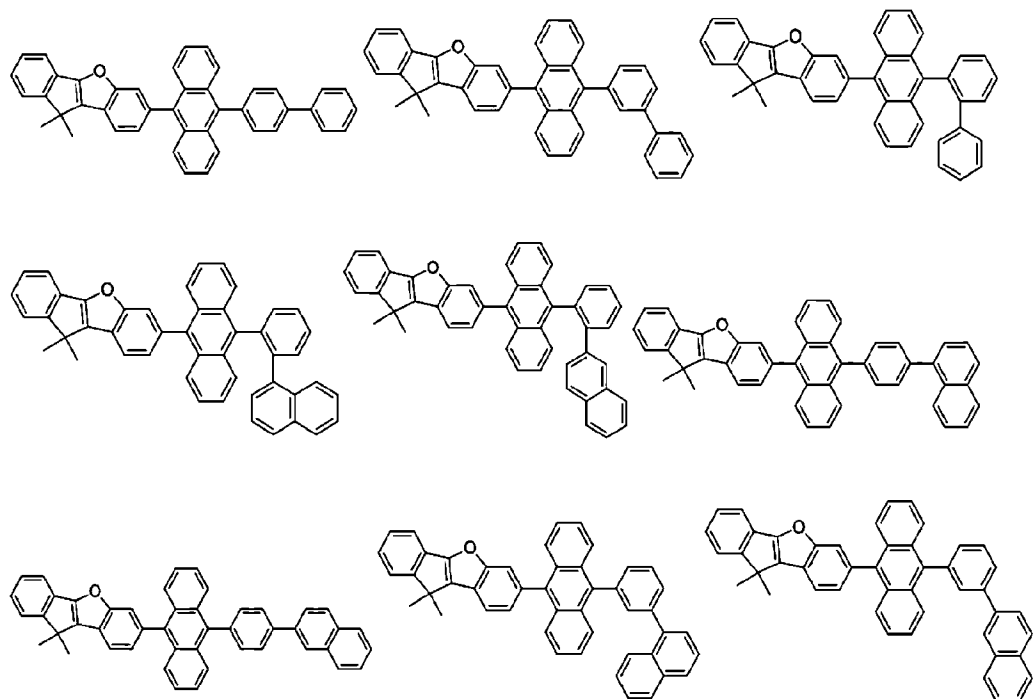
[88]



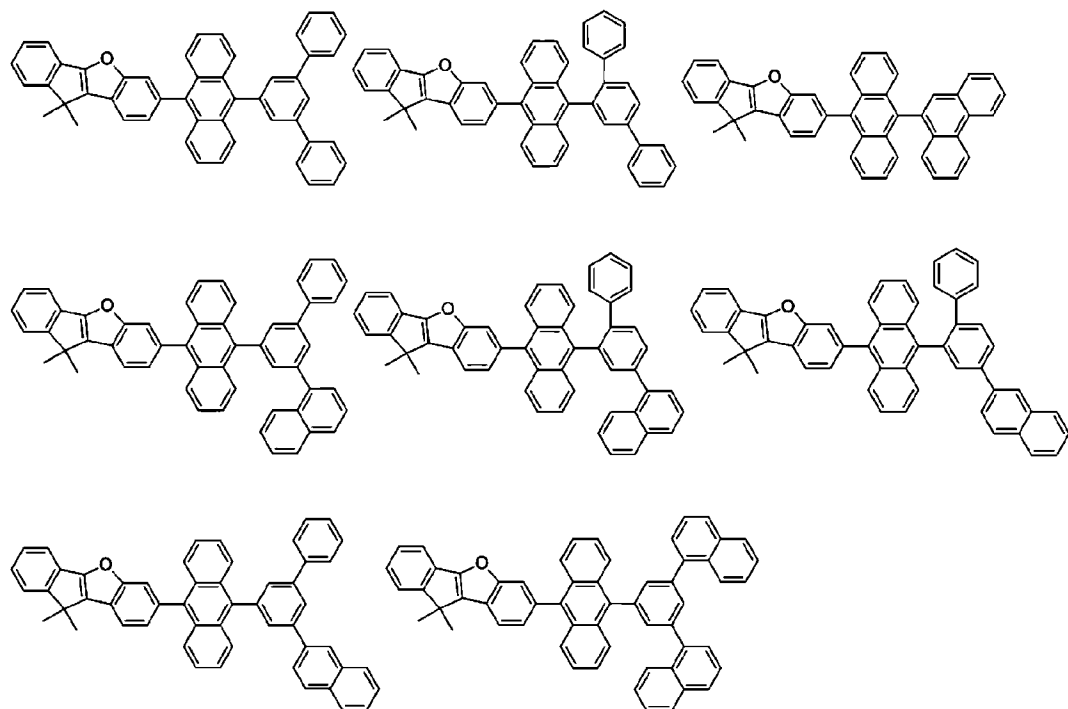
[89]



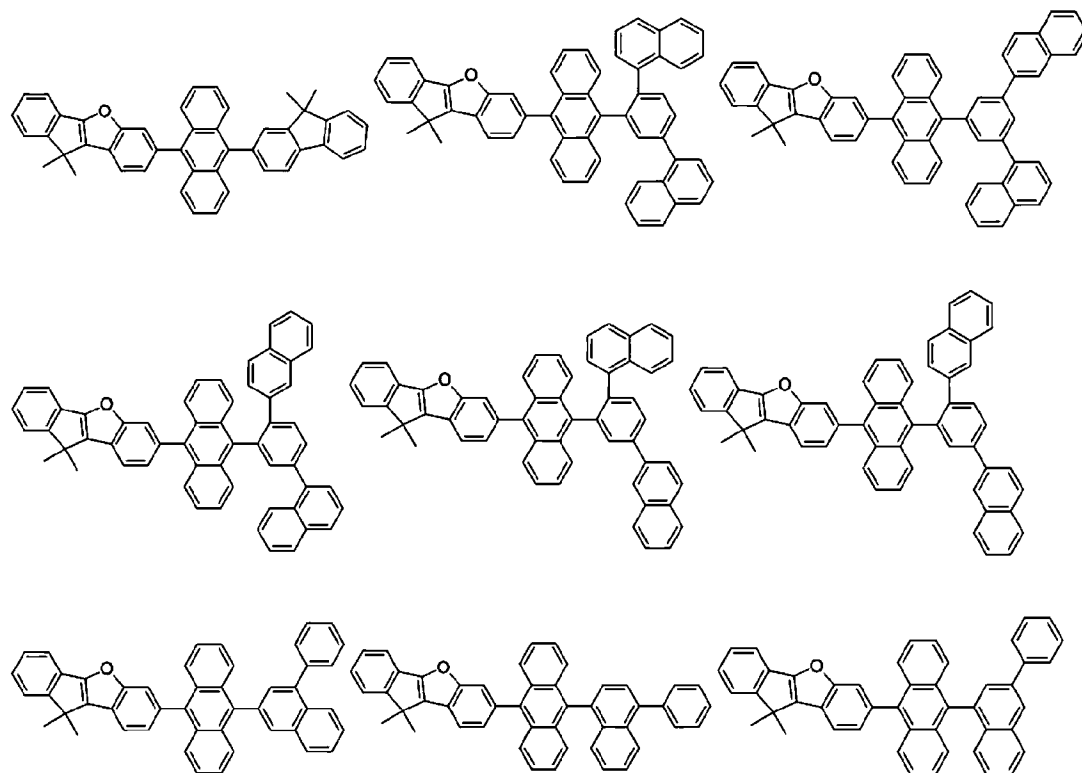
[90]



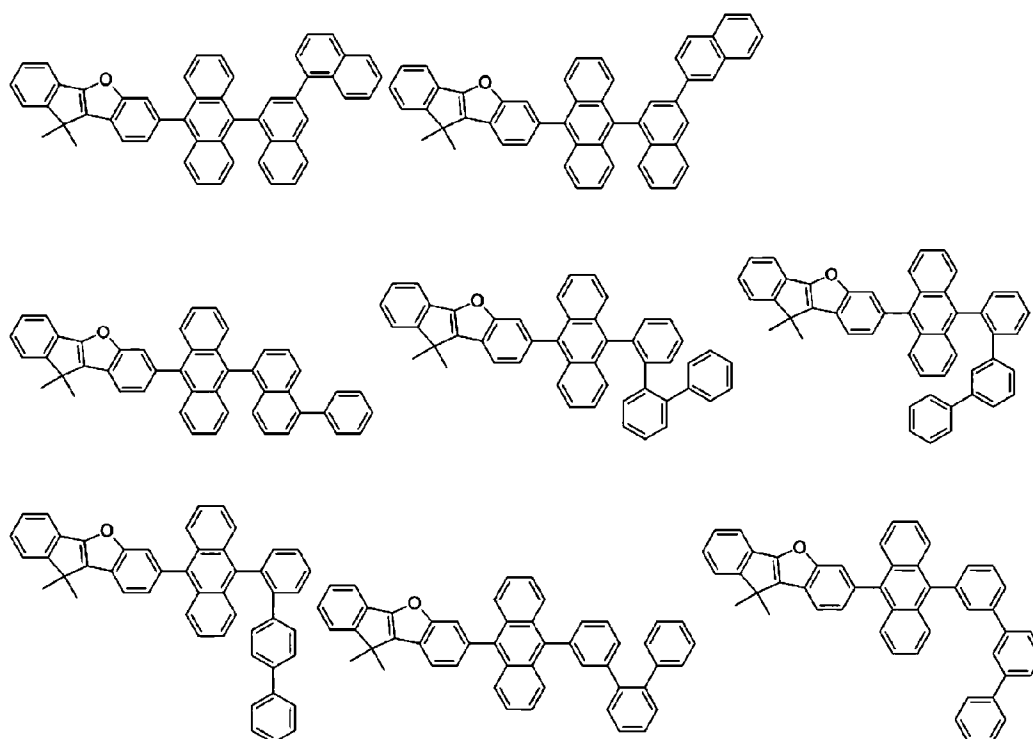
[91]



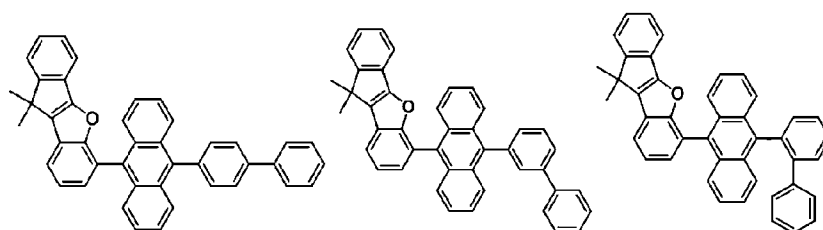
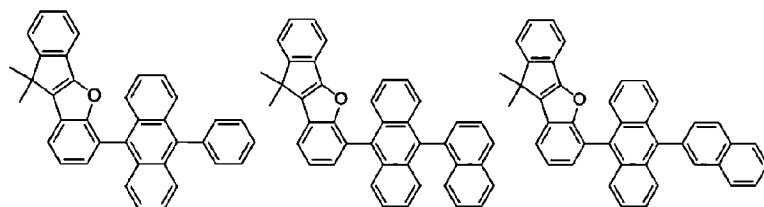
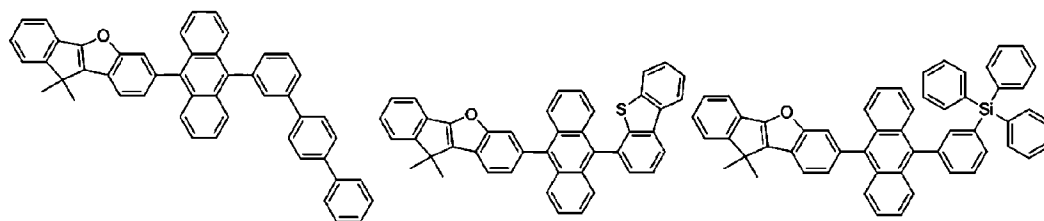
[92]



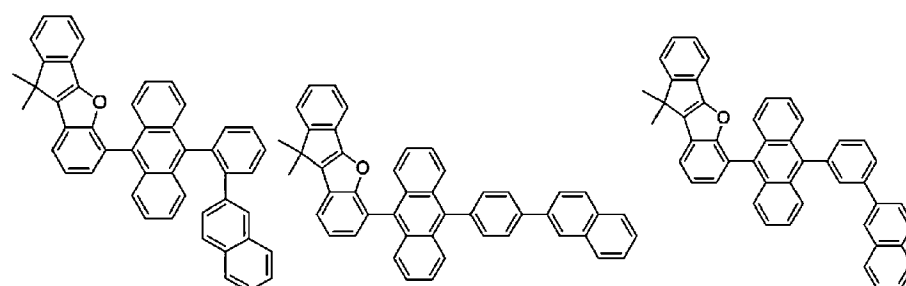
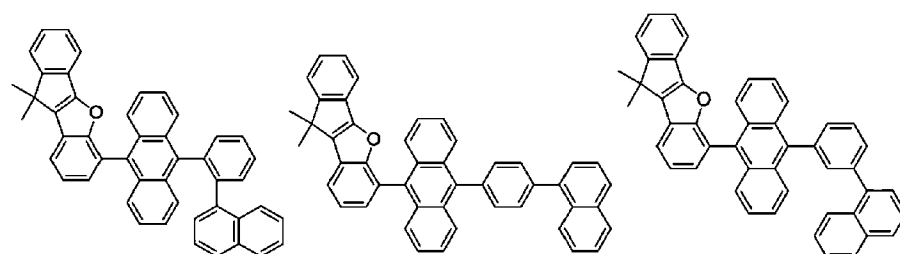
[93]



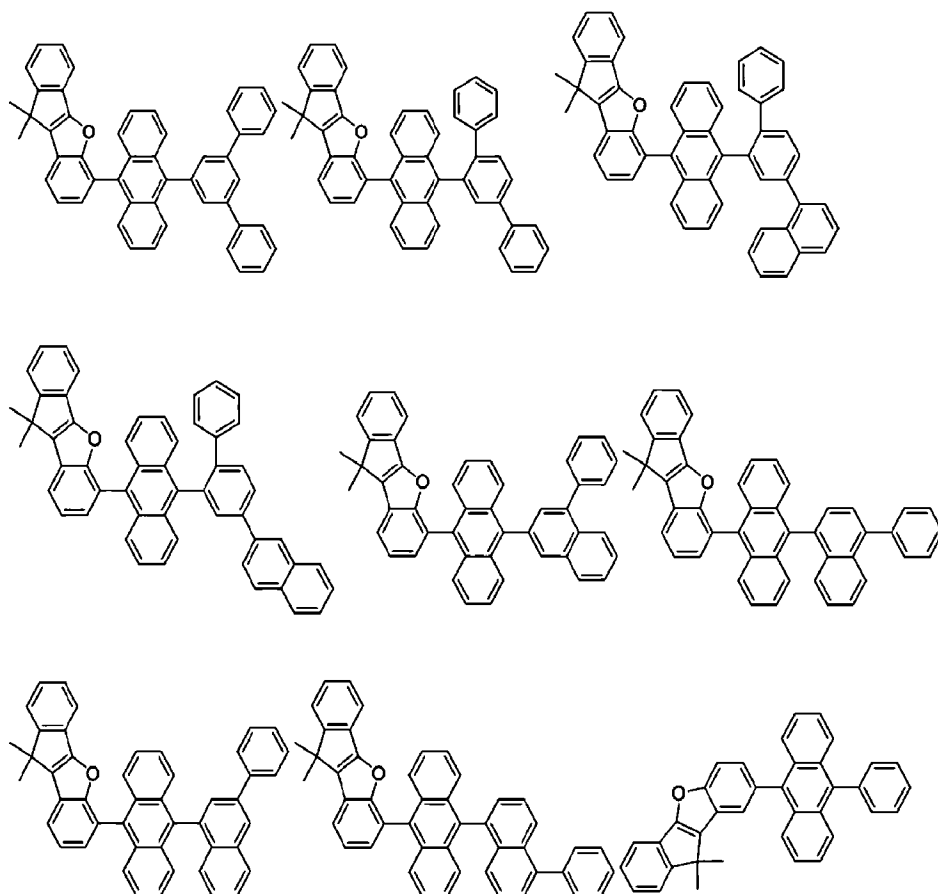
[94]



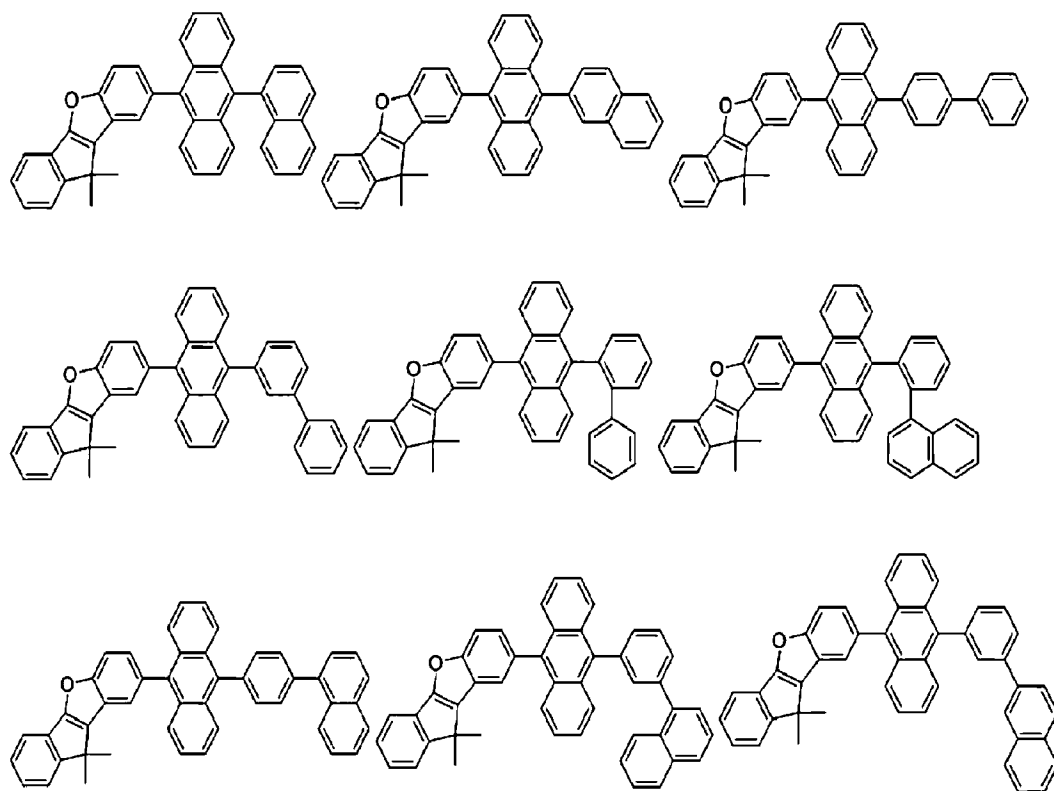
[95]



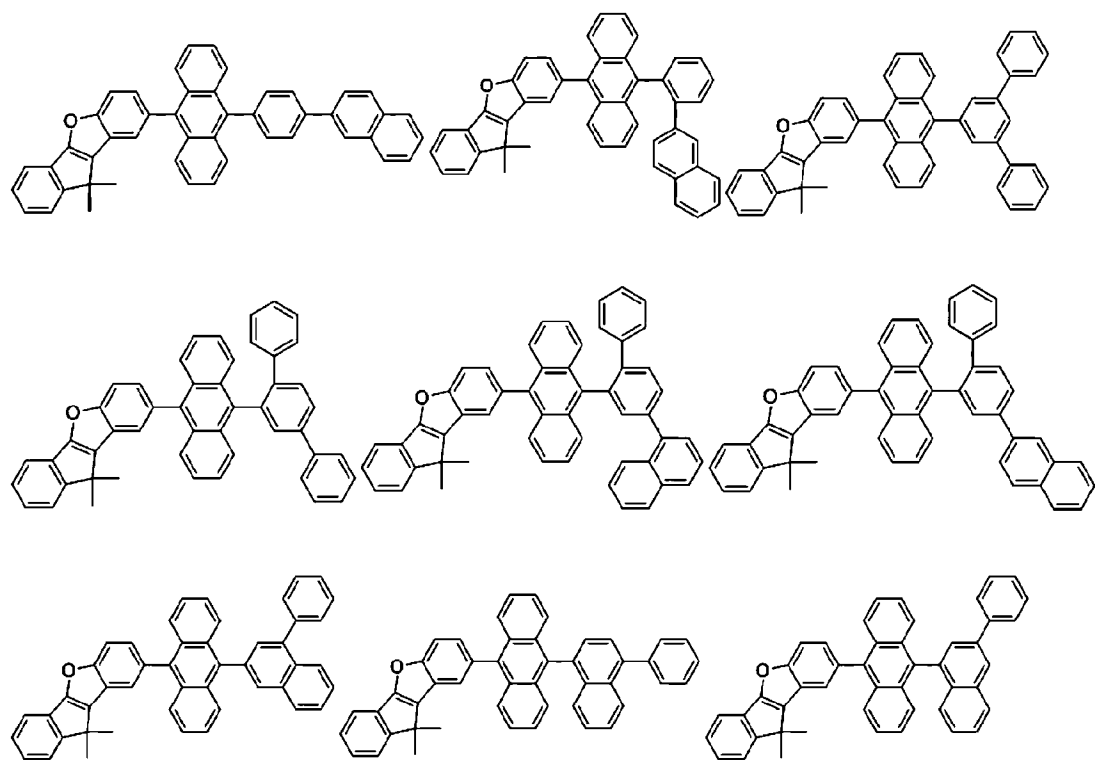
[96]



[97]



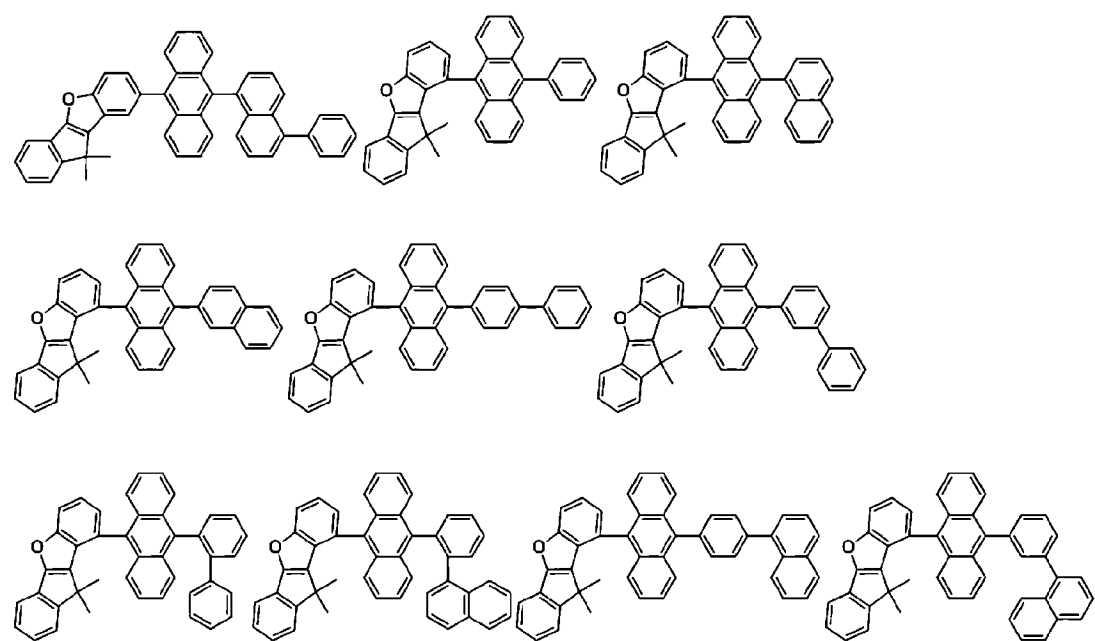
[98]



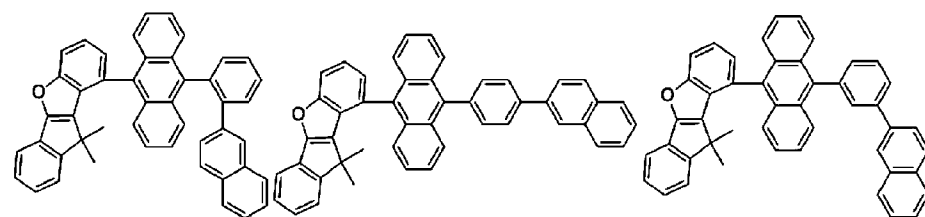
[99]

[100]

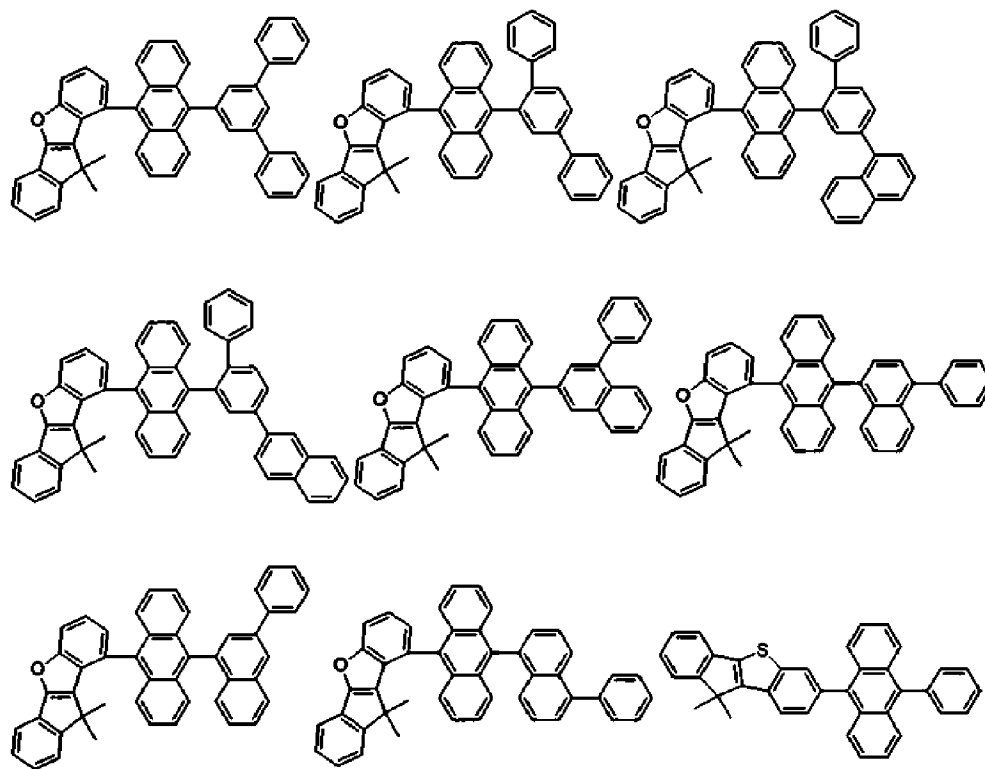
[101]



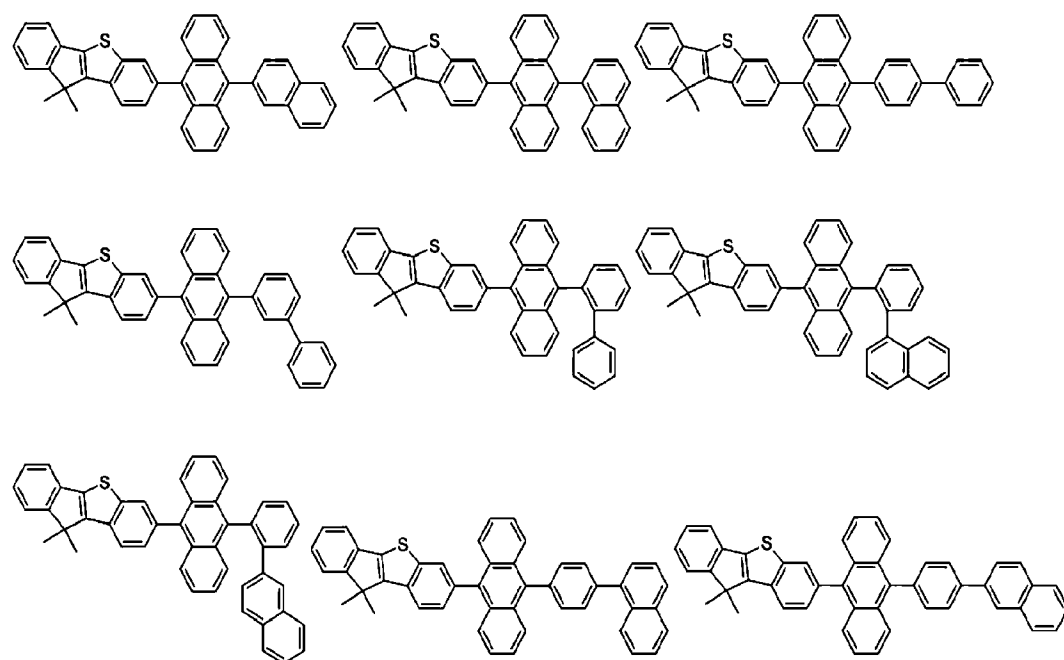
[102]



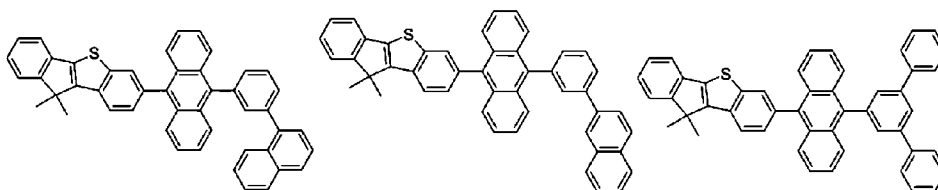
[103]



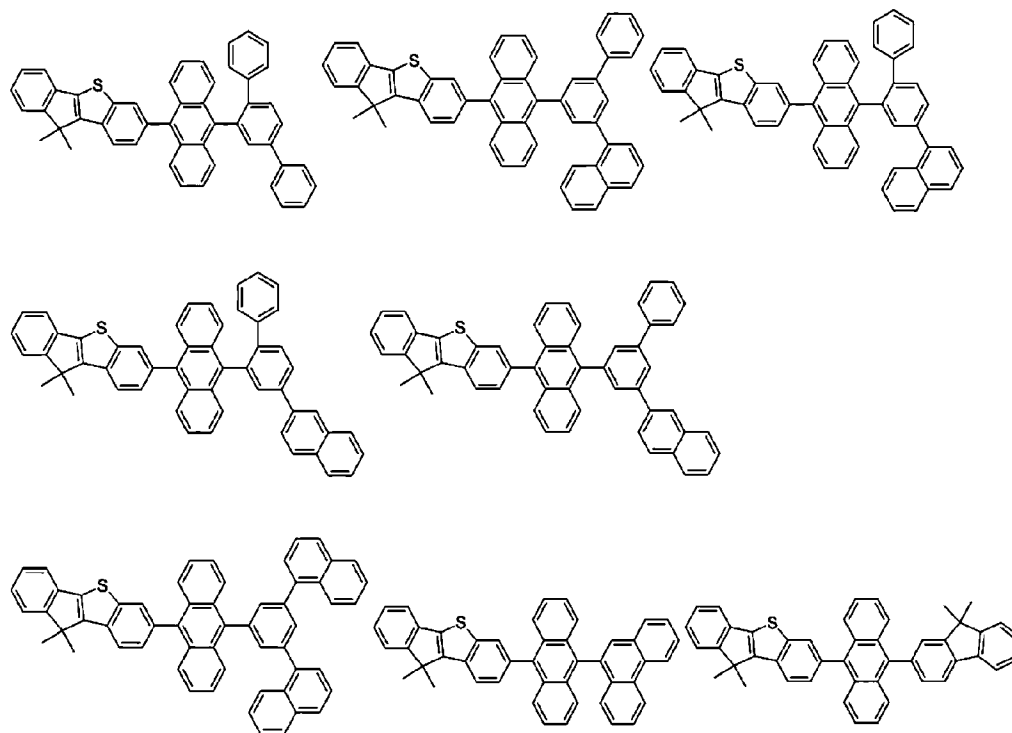
[104]



[105]

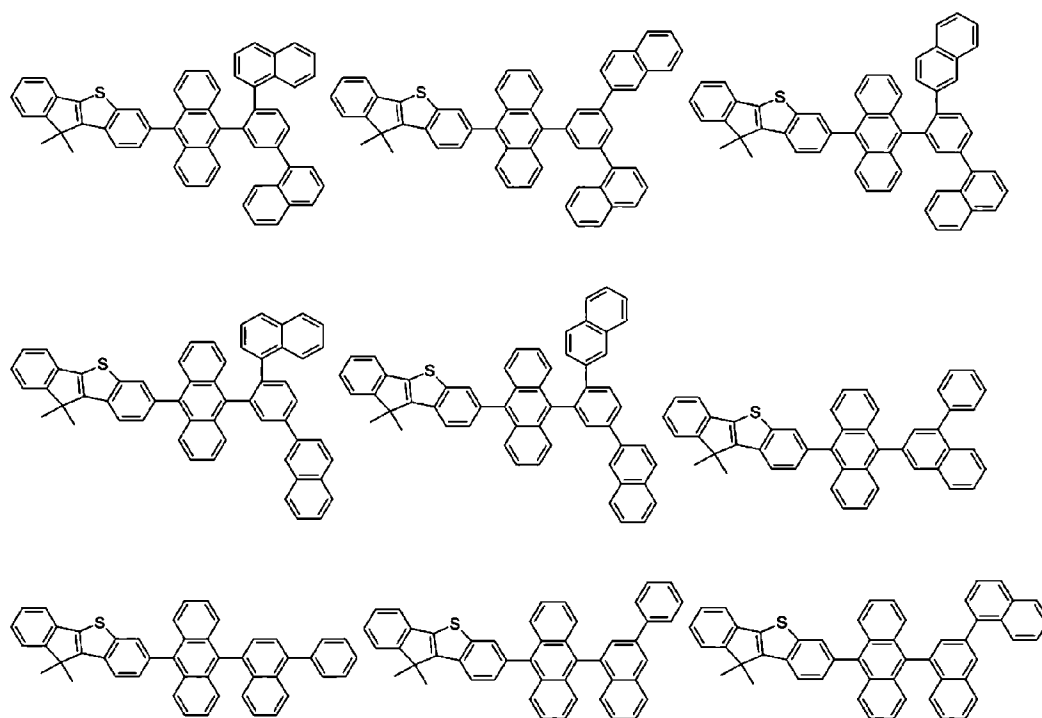


[106]

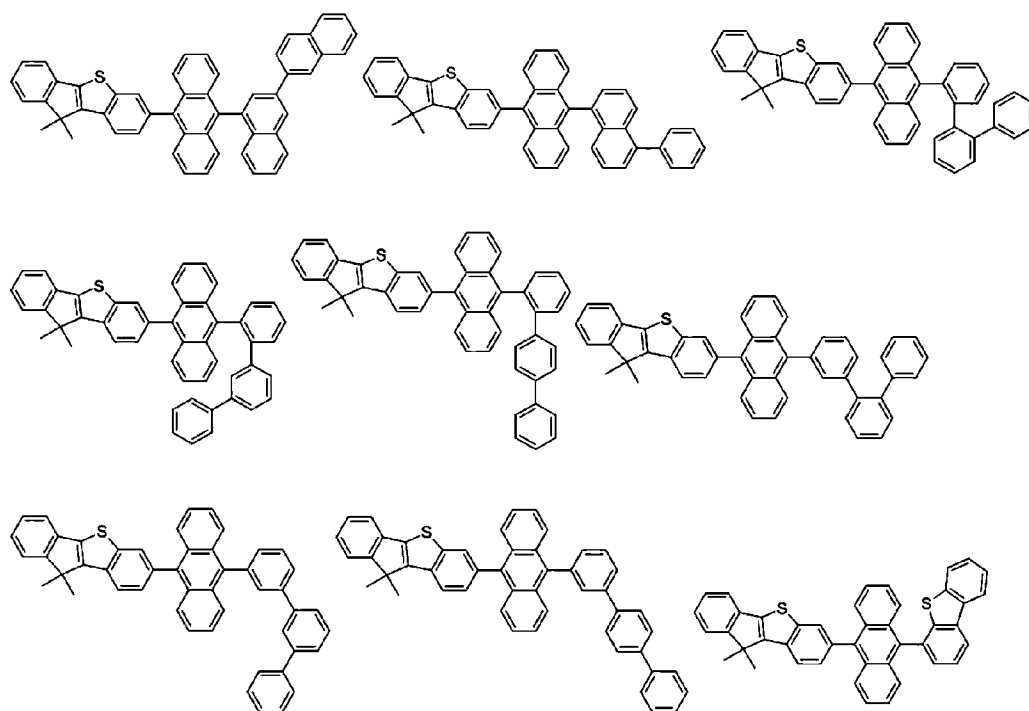


[107]

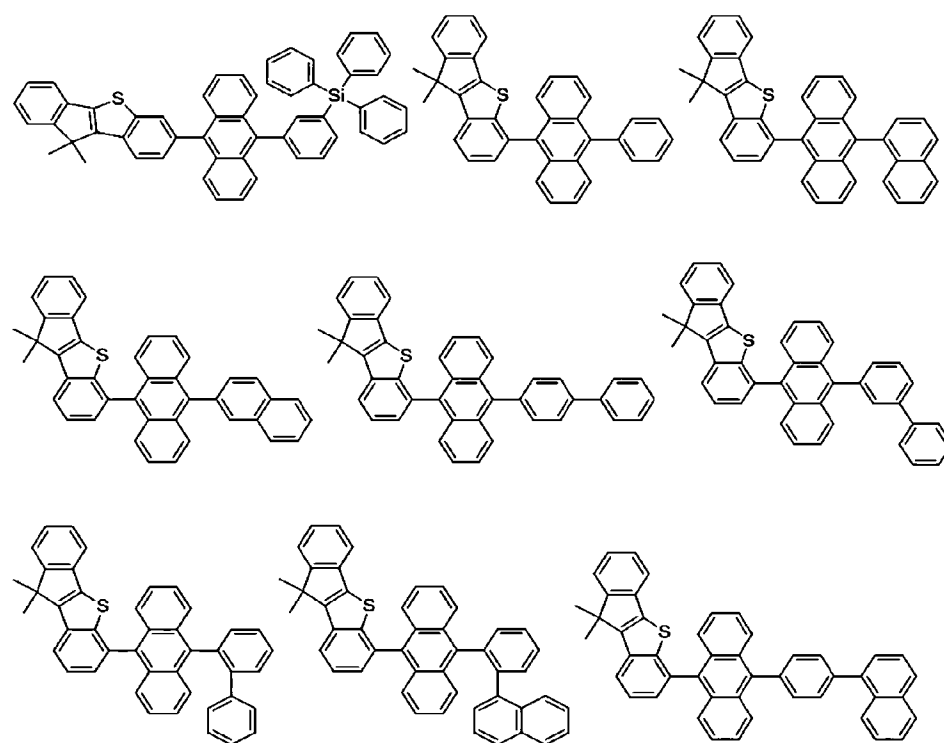
[108]



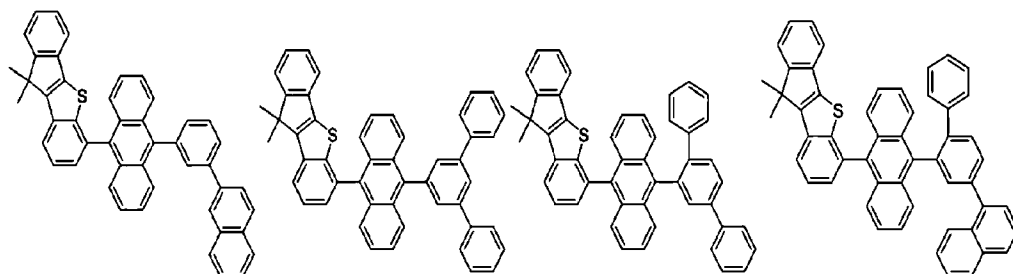
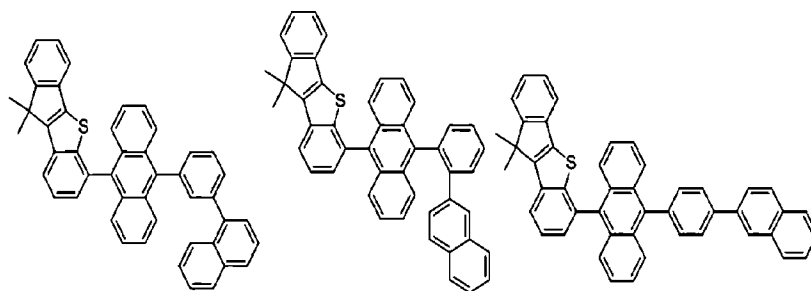
[109]



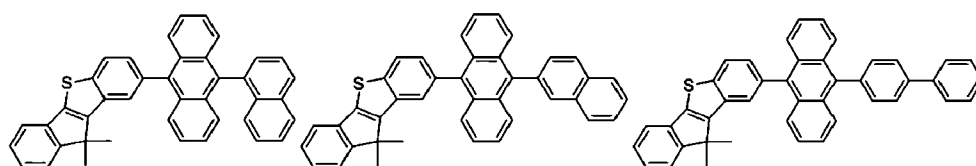
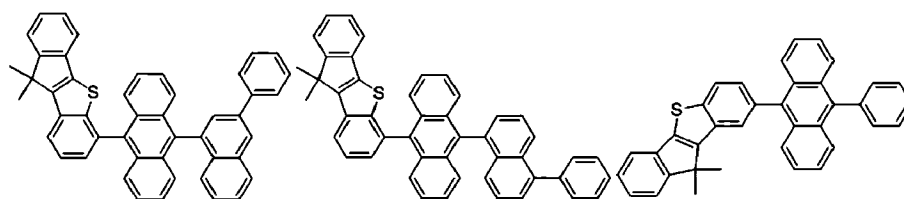
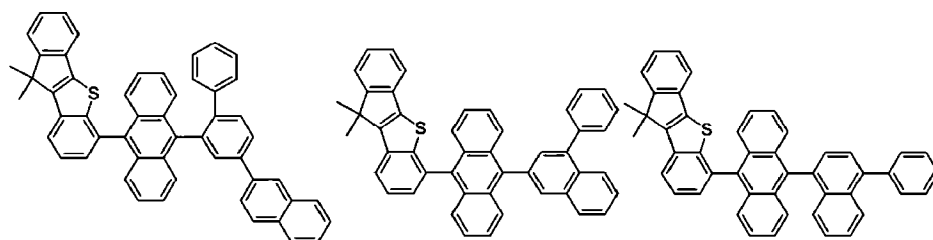
[110]



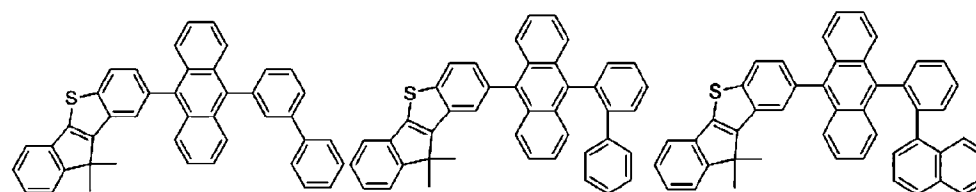
[111]



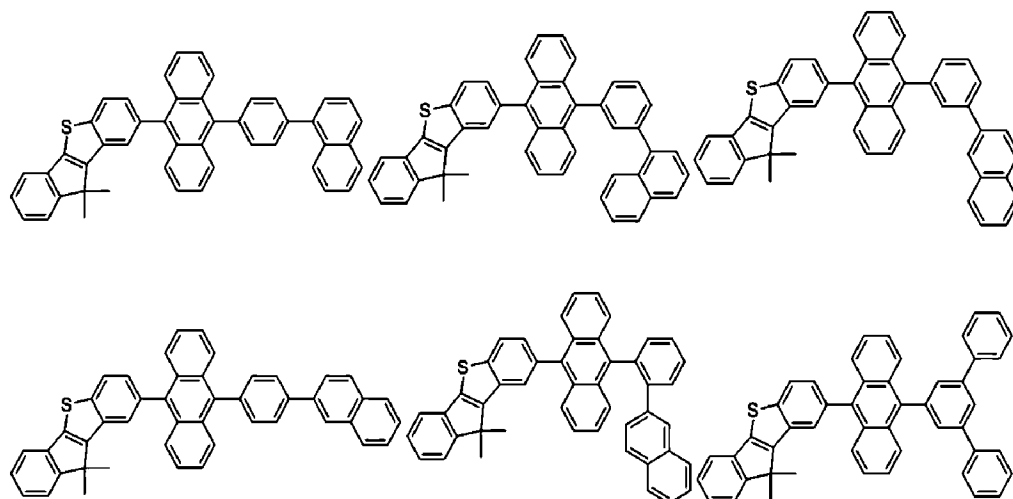
[112]



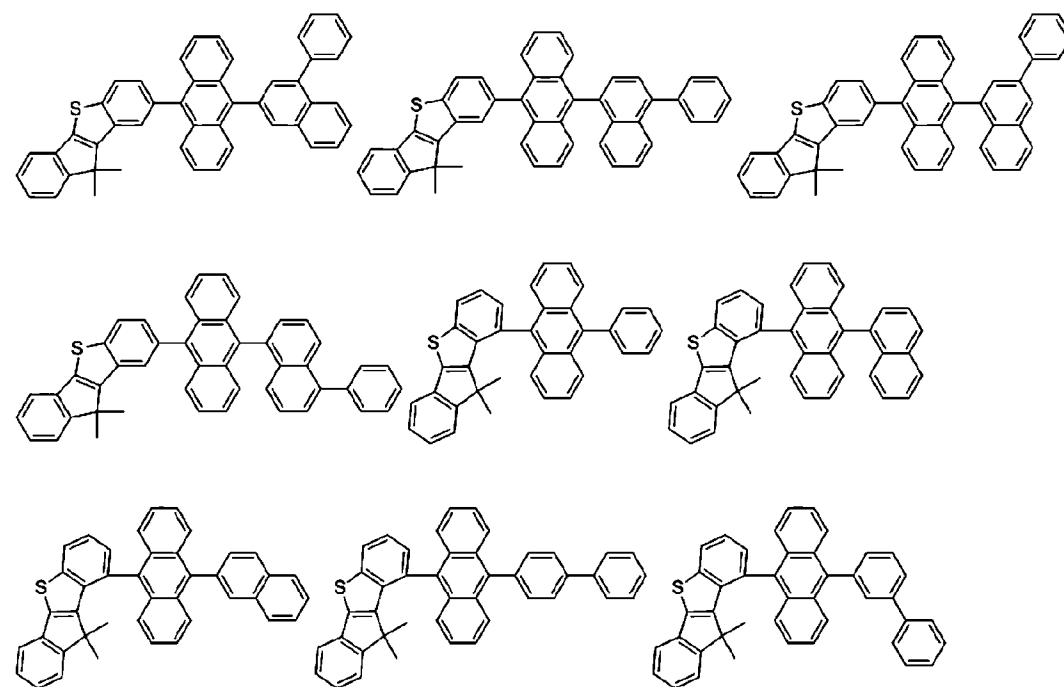
[113]



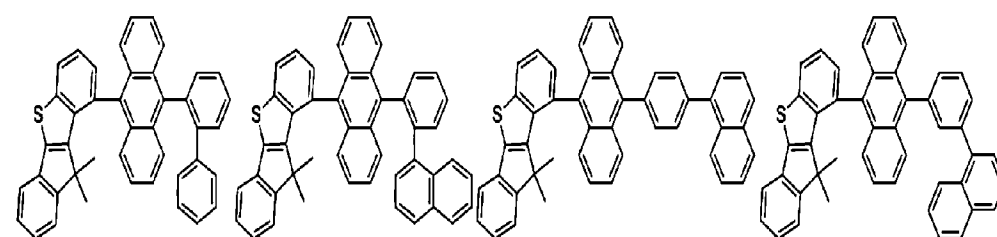
[114]



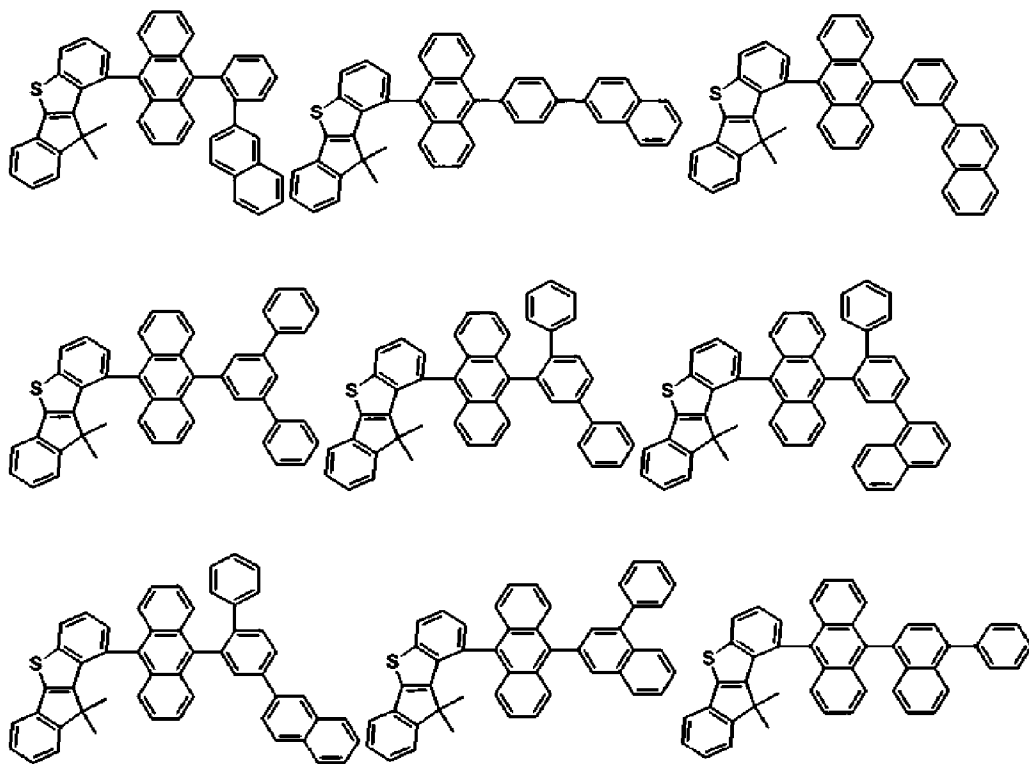
[115]



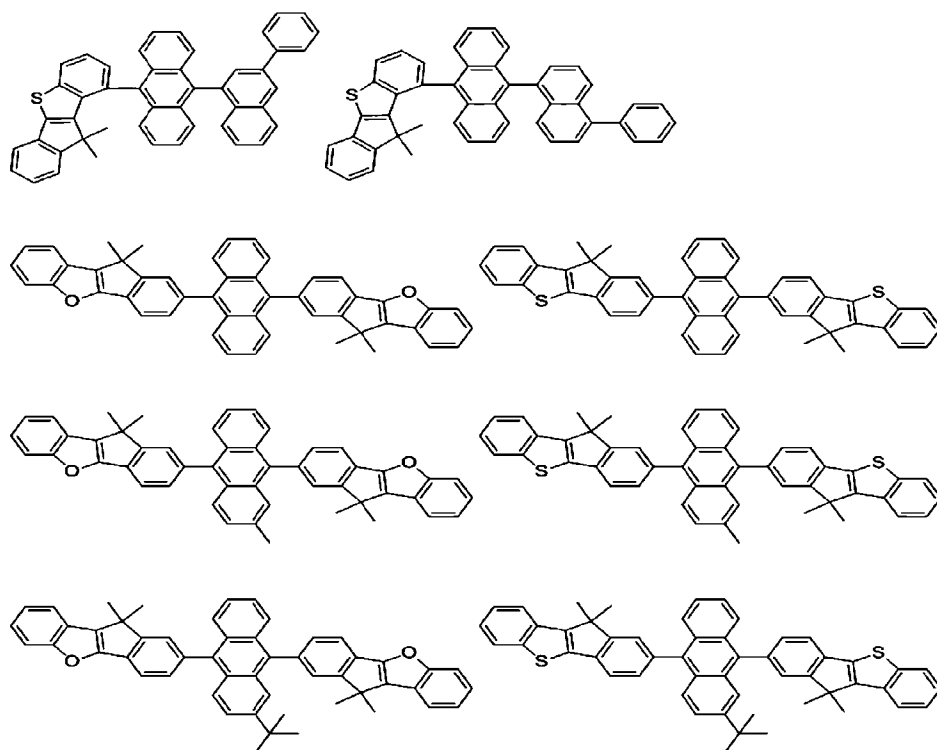
[116]



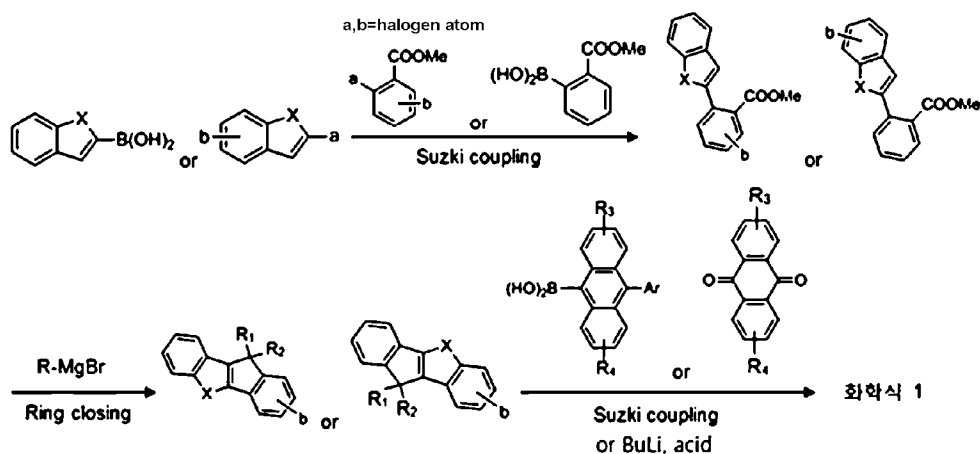
[117]



[118]



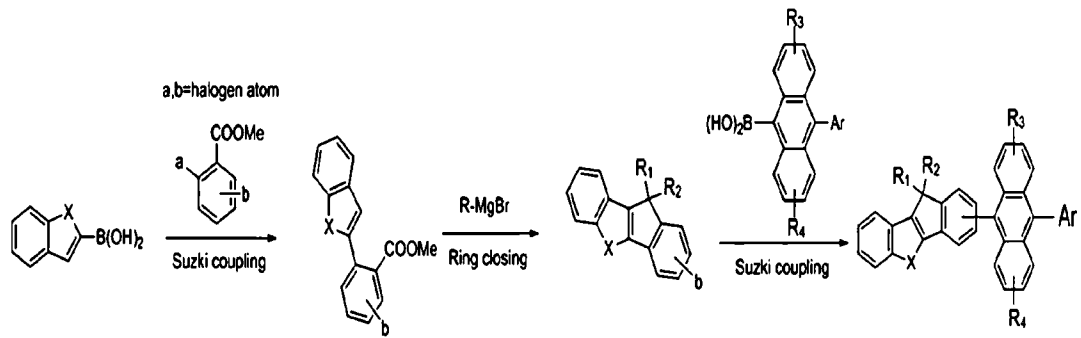
[125]



[128] 보다 구체적으로 본 발명의 화학식 2 내지 5의 화합물은 각각 하기 반응식 2 내지 5를 통하여 제조될 수 있다.

[129] [반응식 2]

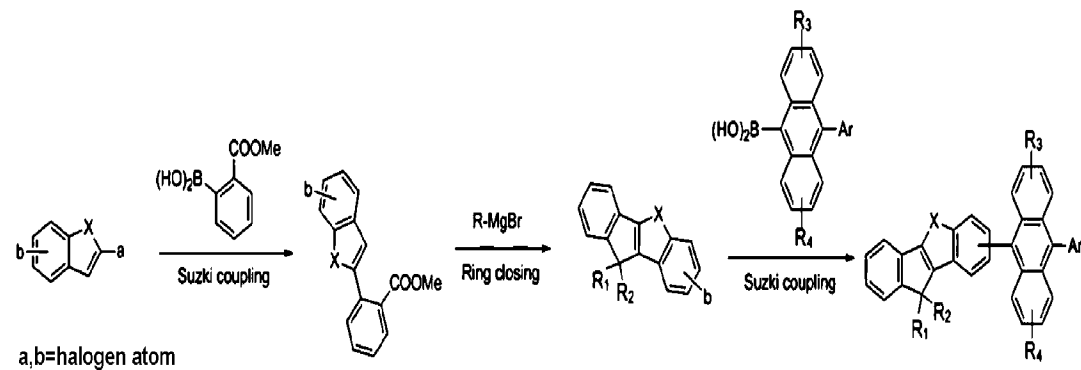
[130]



[131]

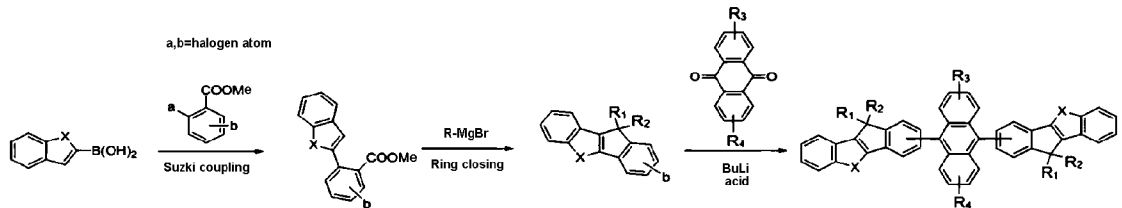
[132] [반응식 3]

[133]



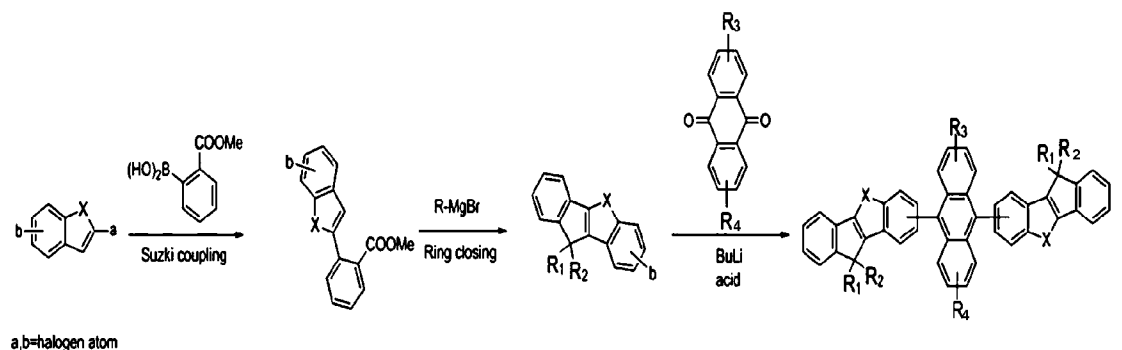
[134] [반응식 4]

[135]



[136] [반응식 5]

[137]



[138] 상기 반응식들에서 X , Ar , R_1 , R_2 , R_3 , 및 R_4 는 화학식 1에서 정의된 바와 같으며, R 은 각각 독립적으로 화학식 1의 각각 독립적으로 화학식 1의 R_1 내지 R_2 와 같다.

[139]

[140] 또한, 본 발명은 발광물질로서 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 유기물층에 포함하는 유기발광소자를 제공한다. 이때, 본 발명의 화합물은 단독으로

사용되거나 공지의 유기발광 화합물과 함께 사용될 수 있다.

- [141] 또한 본 발명의 유기발광소자는 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 포함하는 1층 이상의 유기물층을 포함하는 바, 상기 유기발광소자의 제조방법을 설명하면 다음과 같다.
- [142] 상기 유기발광소자는 애노드(anode)와 캐소드(cathode) 사이에 정공주입층(HIL), 정공수송층(HTL), 발광층(EML), 전자수송층(ETL), 전자주입층(EIL) 등의 유기물층을 1 개 이상 포함할 수 있다.
- [143] 먼저, 기판 상부에 높은 일함수를 갖는 애노드 전극용 물질을 증착시켜 애노드를 형성한다. 이때, 상기 기판은 통상의 유기발광소자에서 사용되는 기판을 사용할 수 있으며, 특히 기계적 강도, 열적 안정성, 투명성, 표면평활성, 취급용이성, 및 방수성이 우수한 유리 기판 또는 투명 플라스틱 기판을 사용하는 것이 좋다. 또한, 애노드 전극용 물질로는 투명하고 전도성이 우수한 산화인듐주석(ITO), 산화인듐아연(IZO), 산화주석(SnO₂), 산화아연(ZnO) 등을 사용할 수 있다. 상기 애노드 전극용 물질은 통상의 애노드 형성방법에 의해 증착할 수 있으며, 구체적으로 증착법 또는 스퍼터링법에 의해 증착할 수 있다.
- [144] 그 다음, 상기 애노드 전극 상부에 정공주입층 물질을 진공증착법, 스펀코팅법, 캐스트법, LB(Langmuir-Blodgett)법 등과 같은 방법에 의해 형성할 수 있지만, 균일한 막질을 얻기 쉽고, 또한 편정공이 발생하기 어렵다는 등의 점에서 진공증착법에 의해 형성하는 것이 바람직하다. 상기 진공증착법에 의해 정공주입층을 형성하는 경우 그 증착조건은 정공주입층의 재료로서 사용하는 화합물, 목적하는 정공주입층의 구조 및 열적특성 등에 따라 다르지만, 일반적으로 50-500 °C의 증착온도, 10⁻⁸ 내지 10⁻³ torr의 진공도, 0.01 내지 100 Å/sec의 증착속도, 10 Å 내지 5 μm의 층 두께 범위에서 적절히 선택하는 것이 바람직하다.
- [145] 상기 정공주입층 물질은 특별히 제한되지 않으며, 미국특허 제4,356,429호에 개시된 구리 프탈로시아닌 등의 프탈로시아닌 화합물 또는 스타버스트형 아민 유도체류인 TCTA(4,4',4"-트리(N-카바졸릴)트리페닐아민), m-MTDATA(4,4',4"-트리스(3-메틸페닐아미노)트리페닐아민), m-MTDAPB(4,4',4"-트리스(3-메틸페닐아미노)페녹시벤젠), HI-406(N¹,N¹'-(비페닐-4,4'-다이)비스(N¹-(나프탈렌-1-일)-N⁴,N⁴-디페닐벤젠-1,4-디아민) 등을 정공주입층 물질로 사용할 수 있다.
- [146] 다음으로 상기 정공주입층 상부에 정공수송층 물질을 진공증착법, 스펀코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 방법에 의해 형성할 수 있지만, 균일한 막질을 얻기 쉽고, 편정공이 발생하기 어렵다는 점에서 진공증착법에 의해 형성하는 것이 바람직하다. 상기 진공증착법에 의해 정공수송층을 형성하는 경우 그 증착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건 범위에서 선택하는 것이 좋다.
- [147] 또한, 상기 정공수송층 물질은 특별히 제한되지는 않으며, 정공수송층에

사용되고 있는 통상의 공지 물질 중에서 임의로 선택하여 사용할 수 있다. 구체적으로, 상기 정공수송층 물질은 N-페닐카바졸, 폴리비닐카바졸 등의 카바졸 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 통상의 아민 유도체 등이 사용될 수 있다.

- [148] 그 후, 상기 정공수송층 상부에 발광층 물질을 진공증착법, 스펀코팅법, 캐스트법, LB법 등과 같은 방법에 의해 형성할 수 있지만, 균일한 막질을 얻기 쉽고, 편정공이 발생하기 어렵다는 점에서 진공증착법에 의해 형성하는 것이 바람직하다. 상기 진공증착법에 의해 발광층을 형성하는 경우 그 증착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건 범위에서 선택하는 것이 좋다. 또한, 상기 발광층 재료는 본 발명의 화학식 1로 표시되는 화합물을 호스트 또는 도펀트로 사용할 수 있다.
- [149] 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 발광 호스트로 사용하는 경우, 인광 또는 형광 도펀트를 함께 사용하여 발광층을 형성할 수 있다. 이때, 형광 도펀트로는 이데미츠사(Idemitsu사)에서 구입 가능한 IDE102 또는 IDE105, 또는 BD142(N^6,N^{12} -비스(3,4-디메틸페닐)- N^6,N^{12} -디메시틸크리센-6,12-디아민)를 사용할 수 있으며, 인광 도펀트로는 녹색 인광 도펀트 $Ir(ppy)_3$ (트리스(2-페닐피리딘)이리듐), 청색 인광 도펀트인 F2Irpic(이리듐(III)비스[4,6-다이플루오로페닐]-피리디나토-N,C2'] 피콜린산염), UDC사의 적색 인광 도펀트 RD61 등이 공동 진공증착(도핑)될 수 있다. 도펀트의 도핑농도는 특별히 제한되지 않으나, 호스트 100 중량부 대비 도펀트가 0.01 내지 15 중량부로 도핑되는 것이 바람직하다. 만약 도펀트의 함량이 0.01 중량부 미만일 경우에는 도펀트량이 충분치 못하여 발색이 제대로 이루어지지 않는다는 문제점이 있으며, 15 중량부를 초과할 경우에는 농도 소광 현상으로 인해 효율이 급격히 감소된다는 문제점이 있다.
- [150] 또한, 발광층에 인광 도펀트와 함께 사용할 경우에는 삼중항 여기자 또는 정공이 전자수송층으로 확산되는 현상을 방지하기 위하여 정공억제재료(HBL)를 추가로 진공증착법 또는 스펀코팅법에 의해 적층시키는 것이 바람직하다. 이때 사용할 수 있는 정공억제물질은 특별히 제한되지 않으나, 정공억제재료로 사용되고 있는 공지의 것에서 임의의 것을 선택해서 이용할 수 있다. 예를 들면, 옥사디아졸 유도체나 트리아졸 유도체, 페난트롤린 유도체, 또는 일본특개평 11-329734(A1)에 기재되어 있는 정공억제재료 등을 들 수 있으며, 대표적으로 Balq(비스(8-하이드록시-2-메틸퀴놀리놀나토)-알루미늄 비페녹사이드), 페난트롤린(phenanthrolines)계 화합물(예: UDC사 BCP(바쏘쿠프로인)) 등을 사용할 수 있다.
- [151] 상기와 같이 형성된 발광층 상부에는 전자수송층이 형성되는데, 이때 상기 전자수송층은 진공증착법, 스펀코팅법, 캐스트법 등의 방법으로 형성되며, 특히

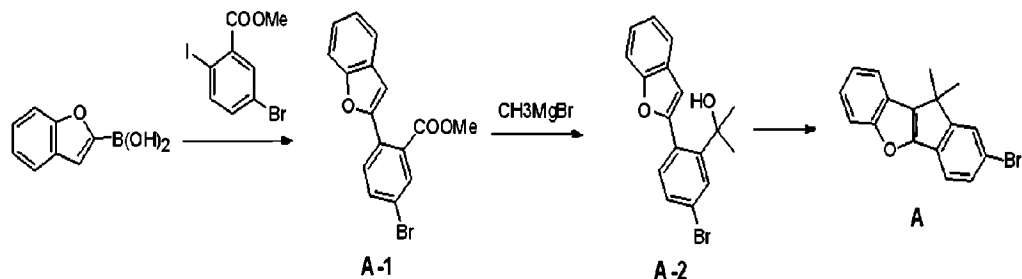
진공증착법에 의해 형성하는 것이 바람직하다.

- [152] 상기 전자수송층 재료는 전자주입전극으로부터 주입된 전자를 안정하게 수송하는 기능을 하는 것으로서 그 종류가 특별히 제한되지는 않으며, 예를 들어 퀴놀린 유도체, 특히 트리스(8-퀴놀리놀라토)알루미늄(Alq_3), 또는 ET4(6,6'-(3,4-디메틸-1,1-디메틸-1H-실올-2,5-디일)디-2,2'-비피리딘)을 사용할 수 있다. 또한, 전자수송층 상부에 캐소드로부터 전자의 주입을 용이하게 하는 기능을 가지는 물질인 전자주입층(EIL)이 적층될 수 있으며, 전자주입층 물질로는 LiF , NaCl , CsF , Li_2O , BaO 등의 물질을 이용할 수 있다.
- [153] 또한, 상기 전자수송층의 증착조건은 사용하는 화합물에 따라 다르지만, 일반적으로 정공주입층의 형성과 거의 동일한 조건 범위에서 선택하는 것이 좋다.
- [154] 그 뒤, 상기 전자수송층 상부에 전자주입층 물질을 형성할 수 있으며, 이때 상기 전자수송층은 통상의 전자주입층 물질을 진공증착법, 스퍼터링법, 캐스트법 등의 방법으로 형성되며, 특히 진공증착법에 의해 형성하는 것이 바람직하다.
- [155] 마지막으로 전자주입층 상부에 캐소드 형성용 금속을 진공증착법이나 스퍼터링법 등의 방법에 의해 형성하고 캐소드로 사용한다. 여기서 캐소드 형성용 금속으로는 낮은 일함수를 가지는 금속, 합금, 전기전도성 화합물, 및 이들의 혼합물을 사용할 수 있다. 구체적인 예로는 리튬(Li), 마그네슘(Mg), 알루미늄(Al), 알루미늄-리튬(Al-Li), 칼슘(Ca), 마그네슘-인듐(Mg-In), 마그네슘-은(Mg-Ag) 등이 있다. 또한, 전면 발광소자를 얻기 위하여 ITO, IZO를 사용한 투과형 캐소드를 사용할 수도 있다.
- [156] 본 발명의 유기발광소자는 애노드, 정공주입층, 정공수송층, 발광층, 전자수송층, 전자주입층, 캐소드 구조의 유기발광소자 뿐만 아니라, 다양한 구조의 유기발광소자의 구조가 가능하며, 필요에 따라 1층 또는 2층의 중간층을 더 형성하는 것도 가능하다.
- [157] 상기와 같이 본 발명에 따라 형성되는 각 유기물층의 두께는 요구되는 정도에 따라 조절할 수 있으며, 바람직하게는 10 내지 1,000 nm이며, 더욱 바람직하게는 20 내지 150 nm인 것이 좋다.
- [158] 또한 본 발명은 상기 화학식 1로 표시되는 화합물을 포함하는 유기물층은 유기물층의 두께를 분자 단위로 조절할 수 있기 때문에 표면이 균일하며, 형태안정성이 뛰어난 장점이 있다.
- [159]
- [160] 본 발명의 유기발광소자는 낮은 구동전압, 청색발광 유지 및 발광효율이 우수하며, 고색순도, 고효율 및 장수명 등의 우수한 소자 특성을 가진다.
- [161]
- [162] 이하, 본 발명의 이해를 돕기 위하여 바람직한 실시예를 제시하나, 하기 실시예는 본 발명을 예시하는 것일 뿐 본 발명의 범위가 하기 실시예에 한정되는 것은 아니다.

[163]

[164] 중간체 A의 합성

[165]



[166] [A-1의 합성]

[167] 둥근바닥플라스크에 benzofuran-2-ylboronic acid 28.5 g, methyl 5-bromo-2-iodobenzoate 50 g을 톨루엔 600 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 220 ml와 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ 5.1 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 물을 첨가 후 반응을 종결시켰다. 유기층을 EA로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 A-1 35.8 g (수율 72%)를 얻었다.

[168]

[169] [A-2의 합성]

[170] 상기 A-1 35 g을 THF 800 ml에 녹인 후, 0 °C까지 온도를 내렸다. CH_3MgBr 105 ml를 천천히 첨가하고 상온으로 천천히 올려 1시간 교반 후 환류 교반하였다. 유기층을 MC로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 A-2 25.2 g (수율 70%)를 얻었다.

[171]

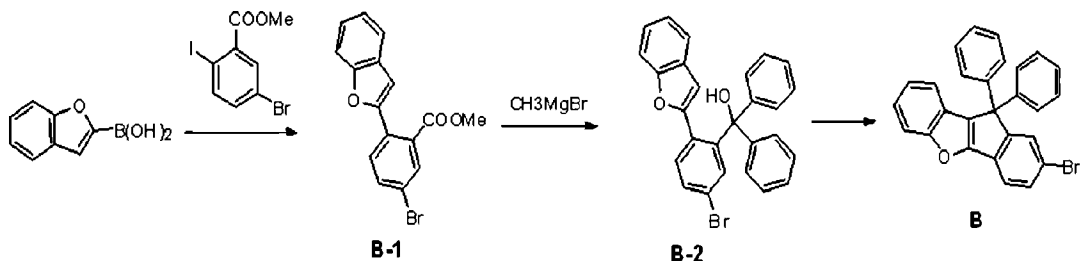
[172] [A의 합성]

[173] 상기 A-2 25 g에 아세트산 250 ml와 염산 1 ml를 넣은 후 24시간 동안 환류 교반시킨 후 상온으로 온도를 내렸다. 석출된 고체를 필터 후 컬럼정제하여 중간체 A 14.2 g (수율 60%)를 얻었다.

[174]

[175] 중간체 B의 합성

[176]



[177] [B-1의 합성]

[178] 둥근바닥플라스크에 benzofuran-2-ylboronic acid 28.5 g, methyl 5-bromo-2-iodobenzoate 50 g을 톨루엔 600 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 220 ml와 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ 5.1 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 물을 첨가 후

반응을 종결시켰다. 유기층을 EA로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 B-1 35.8 g (수율 72%)를 얻었다.

[179]

[180] [B-2의 합성]

[181] 상기 B-1 35 g을 THF 850 ml에 녹인 후, 0 °C까지 온도를 내렸다. PhMgBr 105 ml를 천천히 첨가하고 상온으로 천천히 올려 1시간 교반 후 환류 교반하였다. 유기층을 MC로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 B-2 33.7 g (수율 70%)를 얻었다.

[182]

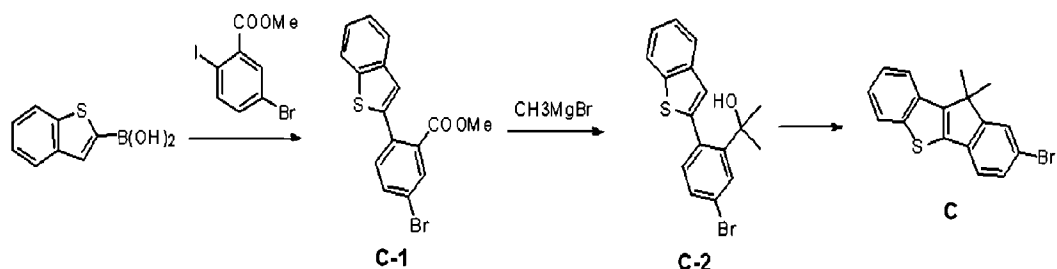
[183] [B의 합성]

[184] 상기 B-2 33 g에 아세트산 330 ml와 염산 1.3 ml를 넣은 후 24시간 동안 환류 교반시킨 후 상온으로 온도를 내렸다. 석출된 고체를 필터 후 컬럼정제하여 중간체 B 20.6 g (수율 65%)를 얻었다.

[185]

[186] 중간체 C의 합성

[187]



[188] [C-1의 합성]

[189] 둥근바닥플라스크에 benzo[b]thiophen-2-ylboronic acid 31.3 g, methyl 5-bromo-2-iodobenzoate 50 g을 톨루엔 600 ml에 녹이고 K₂CO₃(2M) 220 ml와 Pd(PPh₃)₄ 5.1 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 물을 첨가 후 반응을 종결시켰다. 유기층을 EA로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 C-1 38.2 g (수율 75%)를 얻었다.

[190]

[191] [C-2의 합성]

[192] 상기 C-1 38 g을 THF 900 ml에 녹인 후, 0 °C까지 온도를 내렸다. CH₃MgBr 110 ml를 천천히 첨가하고 상온으로 천천히 올려 1시간 교반 후 환류 교반하였다. 유기층을 MC로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 C-2 26.6 g (수율 70%)를 얻었다.

[193]

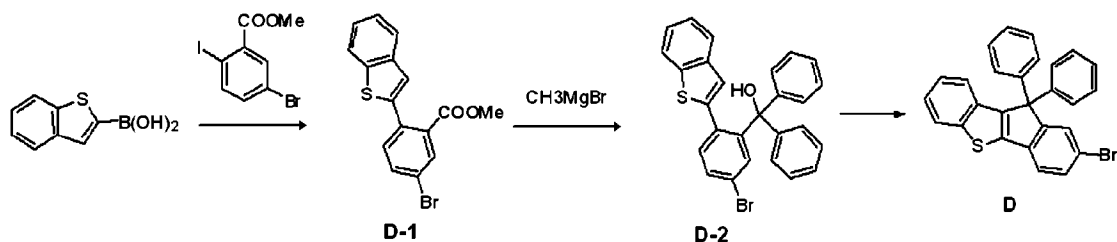
[194] [C의 합성]

[195] 상기 C-2 26 g에 아세트산 260 ml와 염산 1 ml를 넣은 후 24시간 동안 환류 교반시킨 후 상온으로 온도를 내렸다. 석출된 고체를 필터 후 컬럼정제하여 중간체 C 14.8 g (수율 60%)를 얻었다.

[196]

[197] 중간체 D의 합성

[198]



[199] [D-1의 합성]

[200] 등근바닥플라스크에 benzo[b]thiophen-2-ylboronic acid 31.3 g, methyl 5-bromo-2-iodobenzoate 50 g을 톨루엔 600 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 220 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 5.1 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 물을 첨가 후 반응을 종결시켰다. 유기층을 EA로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 D-1 38.2 g (수율 75%)를 얻었다.

[201]

[202] [D-2의 합성]

[203] 상기 D-1 38 g을 THF 900 ml에 녹인 후, 0 °C까지 온도를 내렸다. $PhMgBr$ 110 ml를 천천히 첨가하고 상온으로 천천히 올려 1시간 교반 후 환류 교반하였다. 유기층을 MC로 추출하고 감압여과한 후 컬럼정제하여 중간체 D-2 36.6 g (수율 71%)를 얻었다.

[204]

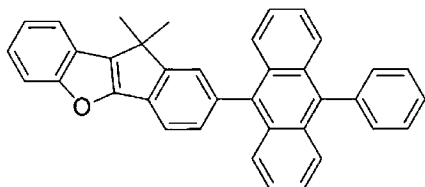
[205] [D의 합성]

[206] 상기 D-2 36 g에 아세트산 360 ml와 염산 1.5 ml를 넣은 후 24시간 동안 환류 교반시킨 후 상온으로 온도를 내렸다. 석출된 고체를 필터 후 컬럼정제하여 중간체 D 23.2 g (수율 67%)를 얻었다.

[207]

[208] 실시예 1: 화합물 1의 합성

[209]

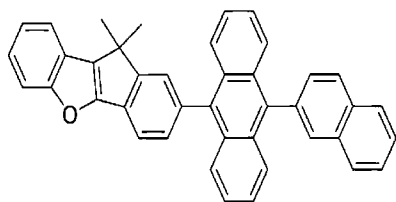


[210] 등근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g, (10-phenylanthracen-9-yl)boronic acid 3.4 g을 톨루엔 100 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 1 2.0 g (수율 43%)을 얻었다.

[211]

[212] 실시예 2: 화합물 2의 합성

[213]

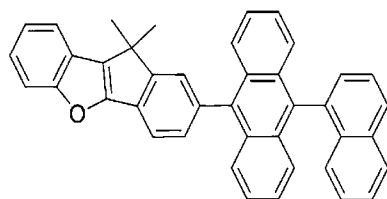


[214] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g, (10-(naphthalen-2-yl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 105 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 2 2.1 g (수율 40%)을 얻었다.

[215]

[216] 실시예 3: 화합물 3의 합성

[217]

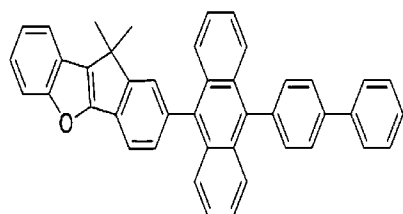


[218] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g, (10-(naphthalen-1-yl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 105 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 3 2.3 g (수율 44%)을 얻었다.

[219]

[220] 실시예 4: 화합물 4의 합성

[221]

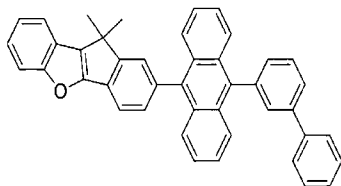


[222] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g, (10-([1,1'-biphenyl]-4-yl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.3 g을 톨루엔 110 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 4 2.0 g (수율 38%)을 얻었다.

[223]

[224] 실시예 5: 화합물 5의 합성

[225]

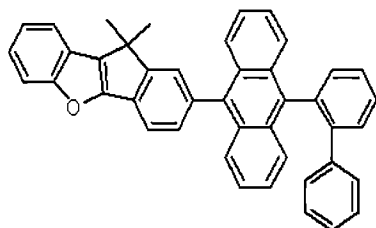


- [226] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g,
 (10-([1,1'-biphenyl]-3-yl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.3 g을 톨루엔 110 ml에
 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로
 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다.
 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 5 2.4 g (수율 45%)을 얻었다.

[227]

[228] 실시예 6: 화합물 6의 합성

[229]

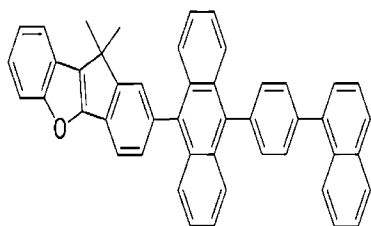


- [230] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 3.0 g,
 (10-([1,1'-biphenyl]-2-yl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.3 g을 톨루엔 110 ml에
 녹이고 K_2CO_3 (2M) 15 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.33 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로
 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다.
 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 6 2.2 g (수율 40%)을 얻었다.

[231]

[232] 실시예 7: 화합물 7의 합성

[233]

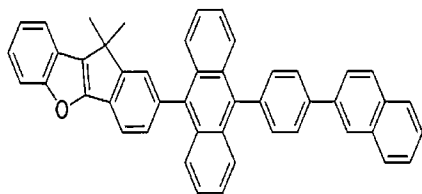


- [234] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 2.5 g,
 (10-(4-(naphthalen-1-yl)phenyl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 100 ml에
 녹이고 K_2CO_3 (2M) 12 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.3 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로
 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다.
 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 7 2.2 g (수율 45%)을 얻었다.

[235]

[236] 실시예 8: 화합물 8의 합성

[237]

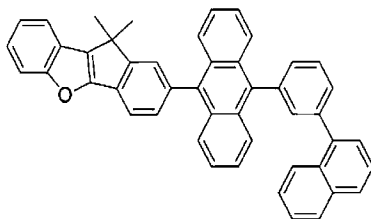


- [238] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 2.5 g,
(10-(4-(naphthalen-2-yl)phenyl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 100 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 12 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.3 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 8 2.3 g (수율 47%)을 얻었다.

[239]

[240] 실시예 9: 화합물 9의 합성

[241]

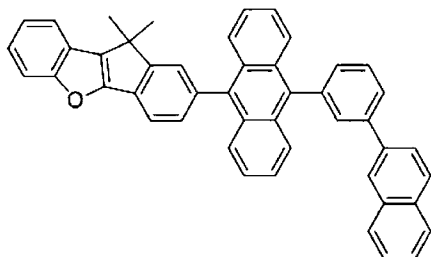


- [242] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 2.5 g,
(10-(3-(naphthalen-1-yl)phenyl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 100 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 12 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.3 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 9 2.3 g (수율 47%)을 얻었다.

[243]

[244] 실시예 10: 화합물 10의 합성

[245]

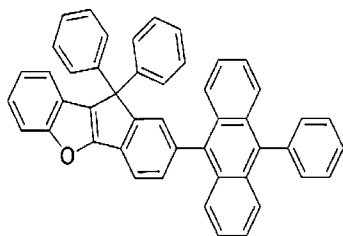


- [246] 둥근바닥플라스크에 중간체 A 2.5 g,
(10-(3-(naphthalen-2-yl)phenyl)anthracen-9-yl)boronic acid 4.0 g을 톨루엔 100 ml에 녹이고 K_2CO_3 (2M) 12 ml와 $Pd(PPh_3)_4$ 0.3 g을 넣은 후 환류 교반하였다. TLC로 반응을 확인하고 반응이 종결되면 물을 첨가 후 유기층을 MC로 추출하였다. 감압여과 후 컬럼정제하여 화합물 10 2.1 g (수율 43%)을 얻었다.

[247]

[248] 실시예 11: 화합물 11의 합성

[249]

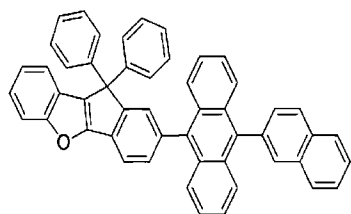


[250] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 1과 같은 방법으로 화합물 11을 합성하였다.

[251]

[252] 실시예 12: 화합물 12의 합성

[253]

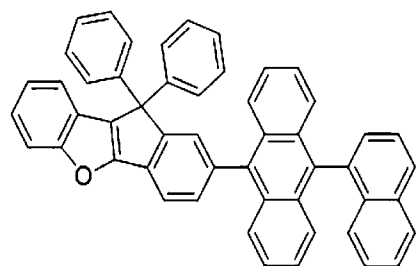


[254] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 2와 같은 방법으로 화합물 12를 합성하였다.

[255]

[256] 실시예 13: 화합물 13의 합성

[257]

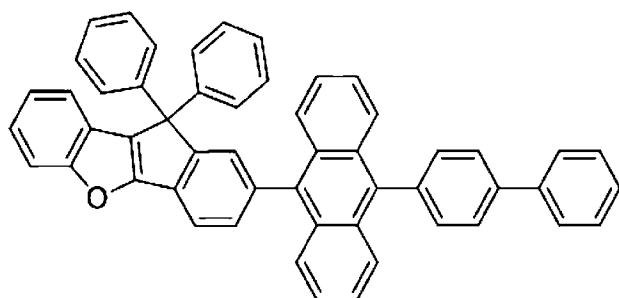


[258] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 3과 같은 방법으로 화합물 13을 합성 하였다.

[259]

[260] 실시예 14: 화합물 14의 합성

[261]

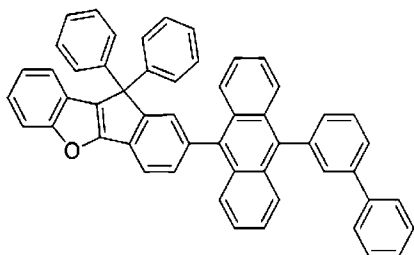


[262] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 4와 같은 방법으로 화합물 14를 합성하였다.

[263]

[264] 실시예 15: 화합물 15의 합성

[265]

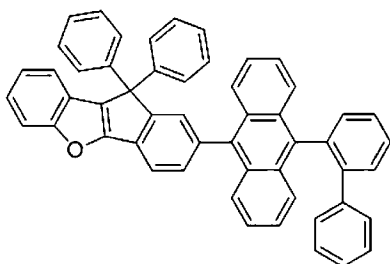


[266] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 5와 같은 방법으로 화합물 15를 합성하였다.

[267]

[268] 실시예 16: 화합물 16의 합성

[269]

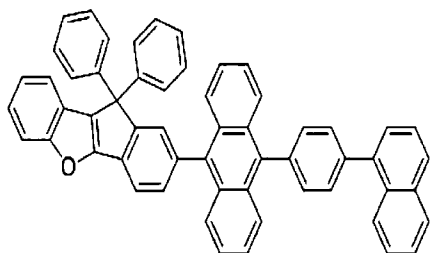


[270] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 6과 같은 방법으로 화합물 16을 합성하였다.

[271]

[272] 실시예 17: 화합물 17의 합성

[273]

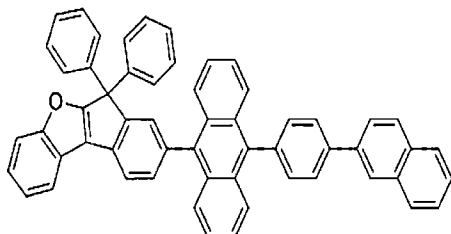


[274] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 7과 같은 방법으로 화합물 17을 합성하였다.

[275]

[276] 실시예 18: 화합물 18의 합성

[277]

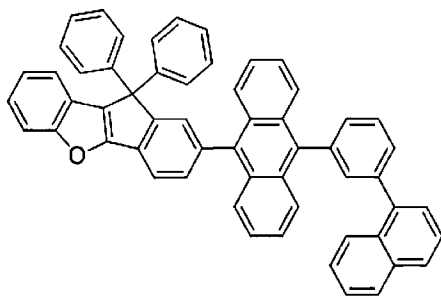


[278] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 8과 같은 방법으로 화합물 18을 합성하였다.

[279]

[280] 실시예 19: 화합물 19의 합성

[281]

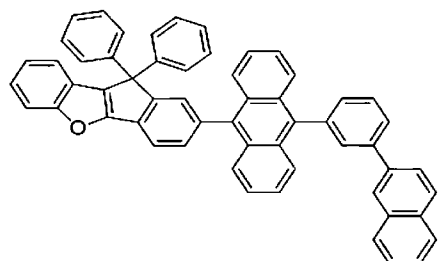


[282] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 9와 같은 방법으로 화합물 19를 합성하였다.

[283]

[284] 실시예 20: 화합물 20의 합성

[285]

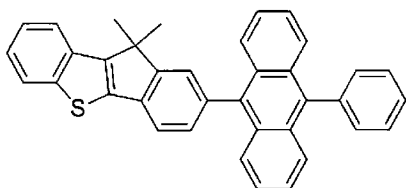


[286] 중간체 A 대신 중간체 B로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 10과 같은 방법으로 화합물 20을 합성하였다.

[287]

[288] 실시예 21: 화합물 21의 합성

[289]

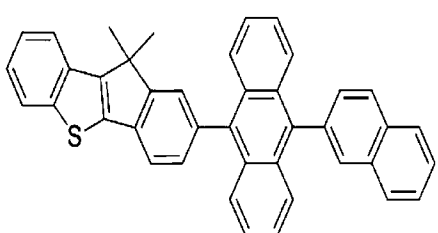


[290] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 1과 같은 방법으로 화합물 21을 합성하였다.

[291]

[292] 실시예 22: 화합물 22의 합성

[293]



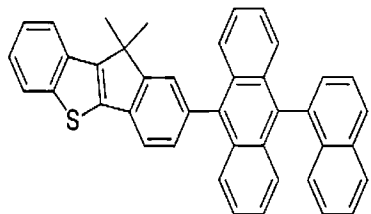
[294] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 2와 같은

방법으로 화합물 22을 합성하였다.

[295]

[296] 실시예 23: 화합물 23의 합성

[297]

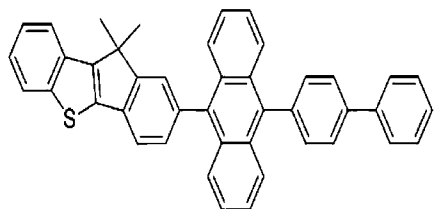


[298] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 3과 같은 방법으로 화합물 23을 합성하였다.

[299]

[300] 실시예 24: 화합물 24의 합성

[301]

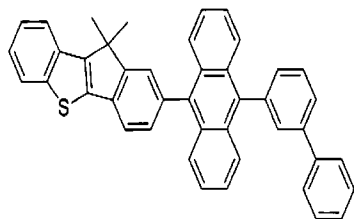


[302] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 4와 같은 방법으로 화합물 24를 합성하였다.

[303]

[304] 실시예 25: 화합물 25의 합성

[305]

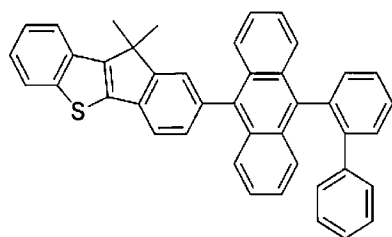


[306] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 5와 같은 방법으로 화합물 25를 합성하였다.

[307]

[308] 실시예 26: 화합물 26의 합성

[309]

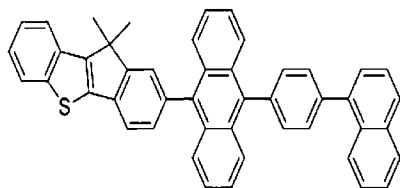


[310] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 6과 같은 방법으로 화합물 26을 합성하였다.

[311]

[312] 실시예 27: 화합물 27의 합성

[313]

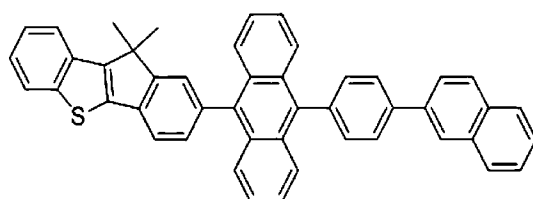


[314] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 7과 같은 방법으로 화합물 27을 합성하였다.

[315]

[316] 실시예 28: 화합물 28의 합성

[317]

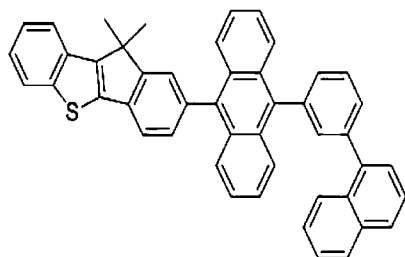


[318] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 8과 같은 방법으로 화합물 28을 합성하였다.

[319]

[320] 실시예 29: 화합물 29의 합성

[321]

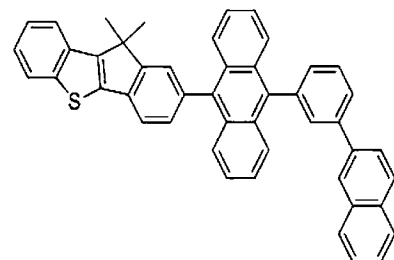


[322] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 9와 같은 방법으로 화합물 29를 합성하였다.

[323]

[324] 실시예 30: 화합물 30의 합성

[325]

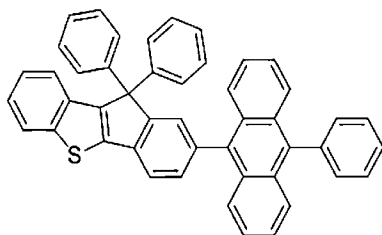


[326] 중간체 A 대신 중간체 C로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 10과 같은 방법으로 화합물 30을 합성하였다.

[327]

[328] 실시예 31: 화합물 31의 합성

[329]

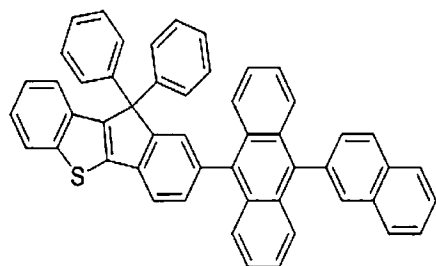


[330] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 1과 같은 방법으로 화합물 31을 합성하였다.

[331]

[332] 실시예 32: 화합물 32의 합성

[333]

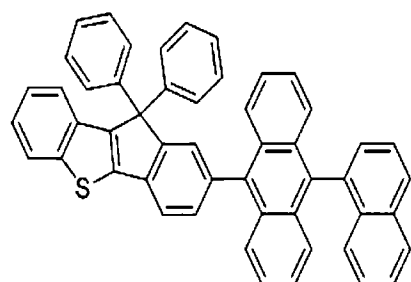


[334] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 2와 같은 방법으로 화합물 32를 합성하였다.

[335]

[336] 실시예 33: 화합물 33의 합성

[337]

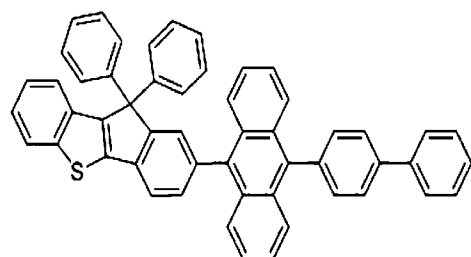


[338] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 3과 같은 방법으로 화합물 33을 합성하였다.

[339]

[340] 실시예 34: 화합물 34의 합성

[341]



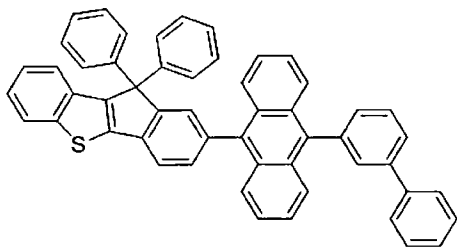
[342] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 4와 같은

방법으로 화합물 34를 합성하였다.

[343]

[344] 실시예 35: 화합물 35의 합성

[345]

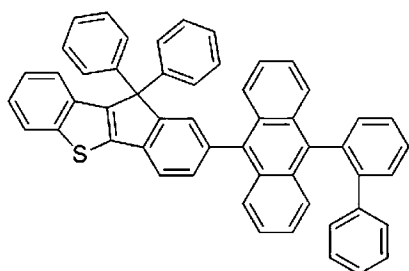


[346] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 5와 같은 방법으로 화합물 35를 합성하였다.

[347]

[348] 실시예 36: 화합물 36의 합성

[349]

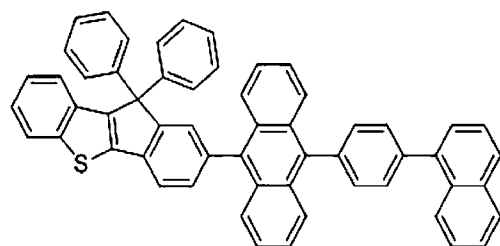


[350] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 6과 같은 방법으로 화합물 36을 합성하였다.

[351]

[352] 실시예 37: 화합물 37의 합성

[353]

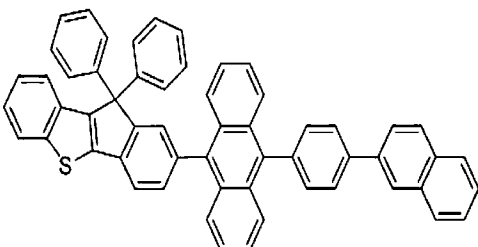


[354] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 7과 같은 방법으로 화합물 37을 합성하였다.

[355]

[356] 실시예 38: 화합물 38의 합성

[357]

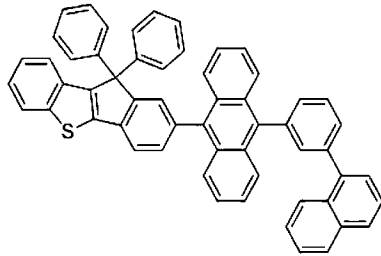


[358] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 8과 같은 방법으로 화합물 38을 합성하였다.

[359]

[360] 실시예 39: 화합물 39의 합성

[361]

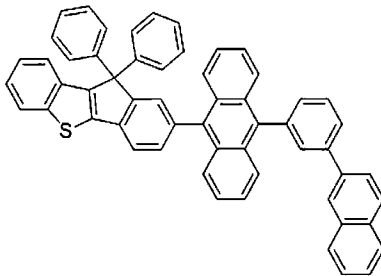


[362] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 9와 같은 방법으로 화합물 39를 합성하였다.

[363]

[364] 실시예 40: 화합물 40의 합성

[365]



[366] 중간체 A 대신 중간체 D로 반응한 것을 제외하고는 상기 화합물 10과 같은 방법으로 화합물 40을 합성하였다.

[367]

[368] 유기발광소자의 제조

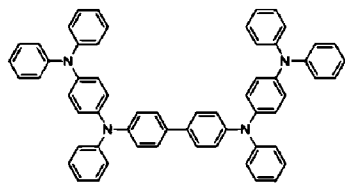
[369] 도 1에 기재된 구조에 따라 유기발광소자를 제조하였다. 유기발광소자는 아래로부터

양극(정공주입전극(11))/정공주입층(12)/정공수송층(13)/발광층(14)/전자전달층(15)/음극(전자주입전극(16)) 순으로 적층시켰다.

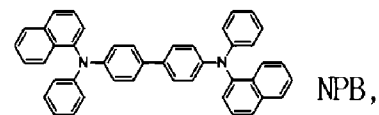
[370]

[371] 실시예 및 비교예의 정공주입층(12), 정공전달층(13), 발광층(14), 전자전달층(15)는 아래와 같은 물질을 사용하였다.

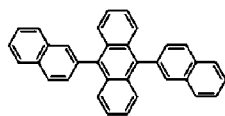
[372]



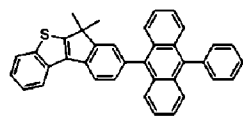
HI01,



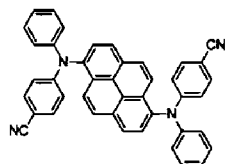
NPB,



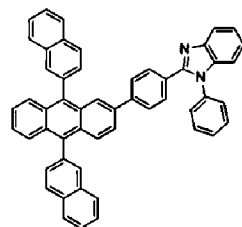
AND,



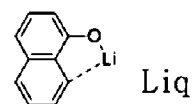
비교화합물 1,



BD01,



ET01,



Liq

[373]

[374] 실시예 41

[375] 인듐틴옥사이드(ITO)가 1500 Å 두께가 박막 코팅된 유리 기판을 증류수 초음파로 세척하였다. 증류수 세척이 끝나면 이소프로필알코올, 아세톤, 메탄올 등의 용제로 초음파 세척을 하고 건조시킨 후 플라즈마 세정기로 이송 시킨 다음 산소 플라즈마를 이용하여 상기 기판을 5분간 세정 한 후 ITO 기판 상부에 열 진공 증착기(thermal evaporator)를 이용하여 정공주입층 HT01 600 Å, 정공수송층으로 화합물 1 250 Å를 제막하였다. 다음으로 상기 발광층으로 화합물 1:BD01 5%로 도핑하여 250 Å 제막하였다. 다음으로 전자전달층으로 ET01:Liq(1:1) 300 Å 제막한 후 LiF 10 Å, 알루미늄(Al) 1000 Å 제막하고, 이 소자를 글로브 박스에서 밀봉(Encapsulation)함으로써 유기발광소자를 제작하였다.

[376]

[377] 실시예 42 내지 실시예 80

[378] 상기 실시예 41과 같은 방법으로 화합물 1을 대신하여 정공주입층 및 정공전달층을 각각 화합물 2 내지 40을 사용하여 제막한 유기발광소자를 제작하였다.

[379]

[380] 비교예 1

[381] 상기 실시예 41의 발광층으로 화합물 1을 대신하여 AND으로 사용한 것을 제외하고는 동일한 방법으로 소자를 제작하였다.

[382]

[383] 비교예 2

[384] 상기 실시예 1의 발광층으로 화합물 1을 대신하여 비교화합물 1로 사용한 것을

제외하고는 동일한 방법으로 소자를 제작하였다.

[385]

[386] 유기발광소자의 성능평가

[387] 키슬리 2400 소스 메저먼트 유닛(Kiethley 2400 source measurement unit)으로 전압을 인가하여 전자 및 정공을 주입하고 코니카 미놀타(Konica Minolta) 분광복사계(CS-2000)를 이용하여 빛이 방출될 때의 휘도를 측정함으로써, 실시예 및 비교예의 유기발광소자의 성능을 인가전압에 대한 전류 밀도 및 휘도를 대기압 조건하에 측정하여 평가하였으며, 그 결과를 표 1에 나타내었다.

[388] 표 1

[Table 1]

	Op. V	mA/cm ²	Cd/A	lm/w	CIE _x	CIE _y	수명L T95
실시예 41	4.147	10	6.55	5.09	0.139	0.118	21
실시예 42	4.192	10	6.12	5.21	0.140	0.118	25
실시예 43	4.218	10	6.23	5.13	0.140	0.118	23
실시예 44	4.119	10	6.19	5.09	0.140	0.121	24
실시예 45	4.152	10	5.99	5.11	0.140	0.114	29
실시예 46	4.188	10	6.02	5.22	0.141	0.119	21
실시예 47	4.208	10	6.17	5.99	0.140	0.119	25
실시예 48	4.144	10	6.22	5.76	0.140	0.120	30
실시예 49	4.147	10	6.03	5.38	0.140	0.117	29
실시예 50	4.219	10	5.98	5.54	0.142	0.123	20
실시예 51	4.214	10	6.26	5.96	0.142	0.113	23
실시예 52	4.212	10	6.17	5.45	0.141	0.124	22
실시예 53	4.159	10	6.09	5.94	0.142	0.118	23
실시예 54	4.165	10	5.97	5.44	0.140	0.115	24
실시예 55	4.203	10	6.19	5.79	0.140	0.112	27
실시예 56	4.186	10	6.23	6.00	0.140	0.123	20
실시예 57	4.179	10	6.03	5.86	0.140	0.112	27
실시예 58	4.162	10	5.93	5.63	0.143	0.121	23
실시예 59	4.198	10	5.96	5.65	0.141	0.121	31
실시예 60	4.163	10	6.38	5.77	0.141	0.120	27
실시예 61	4.011	10	6.69	5.89	0.141	0.122	21
실시예 62	4.052	10	6.75	5.81	0.141	0.118	23
실시예 63	4.033	10	6.88	5.96	0.142	0.130	20
실시예 64	4.021	10	6.95	5.94	0.139	0.121	25
실시예 65	4.012	10	6.12	5.92	0.138	0.120	29
실시예 66	4.003	10	5.94	5.94	0.140	0.118	23
실시예 67	4.095	10	6.17	5.99	0.140	0.117	28
실시예 68	4.012	10	6.20	5.69	0.140	0.117	22

실시예 69	4.010	10	6.13	5.64	0.138	0.120	29
실시예 70	4.059	10	6.88	5.84	0.141	0.119	27
실시예 71	4.009	10	5.93	5.77	0.142	0.116	25
실시예 72	4.007	10	6.10	5.79	0.141	0.118	20
실시예 73	4.100	10	6.23	5.85	0.142	0.122	24
실시예 74	4.041	10	6.01	5.87	0.141	0.116	22
실시예 75	4.014	10	5.99	5.80	0.141	0.124	21
실시예 76	4.044	10	6.61	5.90	0.141	0.124	22
실시예 77	4.053	10	6.73	5.91	0.140	0.113	25
실시예 78	4.005	10	6.81	5.87	0.140	0.130	26
실시예 79	4.025	10	5.99	5.85	0.140	0.121	27
실시예 80	4.110	10	6.28	5.71	0.138	0.120	26
비교예 1	5.032	10	4.97	4.26	0.143	0.130	5
비교예 2	4.243	10	5.88	5.59	0.142	0.123	12

[389] 상기 표 1에 나타나는 바와 같이 본 발명의 실시예들은 비교예 1 및 비교예 2에 비하여 구동전압 및 효율, 수명이 우수함을 확인할 수 있었다. 이는 특히 본 제안건의 4환고리가 효율 및 수명 향상에 기인한 것으로 판단된다.

산업상 이용가능성

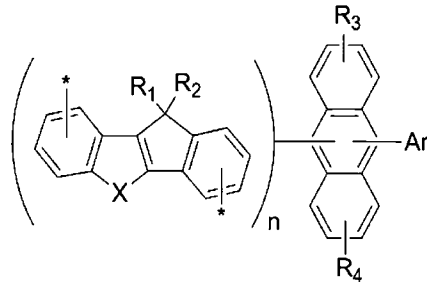
[390] 본 발명의 발광 화합물은 정공 및 전자 전달 특성이 우수하고, 청색발광 유지 및 발광효율이 우수하며, 고색순도, 고효율 및 장수명을 가져, 유기발광소자에 적용시 우수한 소자특성을 나타낼 수 있다.

청구범위

[청구항 1]

하기 화학식 1로 표시되는 발광 화합물:

[화학식 1]



상기 식에서,

X는 각각 독립적으로 O, S, Se 또는 Te이며,

Ar은 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기, C₁₋₃₀의 알킬기, C₂₋₃₀의 알케닐기, C₂₋₃₀의 알키닐기, C₁₋₃₀의 알콕시기, C₆₋₃₀의 아릴옥시기, C₆₋₃₀의 아릴기, 또는 C₂₋₃₀의 헤테로아릴기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₅₀의 아릴기; 또는 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기, C₁₋₃₀의 알킬기, C₂₋₃₀의 알케닐기, C₂₋₃₀의 알키닐기, C₁₋₃₀의 알콕시기, C₆₋₃₀의 아릴옥시기, C₆₋₃₀의 아릴기, 또는 C₂₋₃₀의 헤테로아릴기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₅₀의 헤테로아릴기이고,

R₁, R₂, R₃ 및 R₄는 각각 독립적으로 수소; 중수소; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₁₋₃₀의 알킬기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₃₀의 알케닐기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₃₀의 알키닐기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₁₋₃₀의 알콕시기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₃₀의 아릴옥시기; 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₆₋₅₀의 아릴기; 또는 중수소, 할로젠, 아미노기, 니트릴기, 니트로기로 치환되거나 치환되지 않은 C₂₋₅₀의 헤테로아릴기이며,

*-는 결합부위이며,

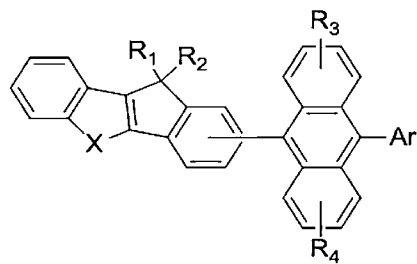
n은 1 또는 2이며, n이 2인 경우 Ar은 존재하지 않는다.

[청구항 2]

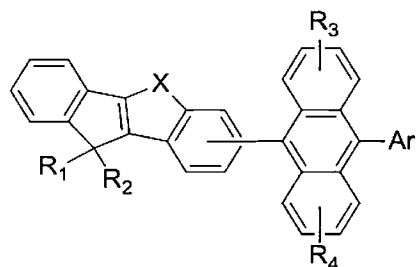
제1항에 있어서,

하기 화학식 2 내지 5로 표시되는 것 중 하나로 표시되는 것을 특징으로 하는 발광 화합물:

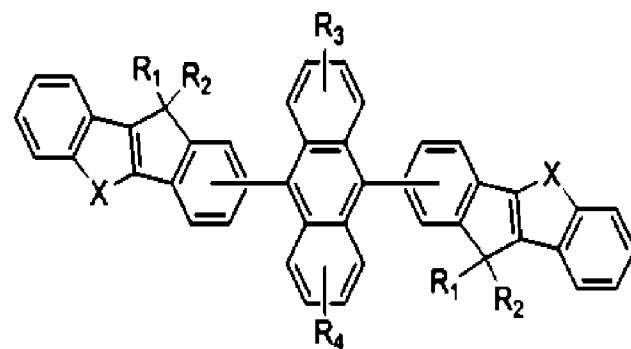
[화학식 2]



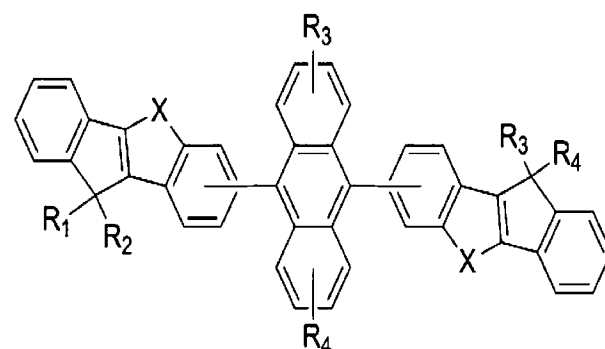
[화학식 3]



[화학식 4]



[화학식 5]

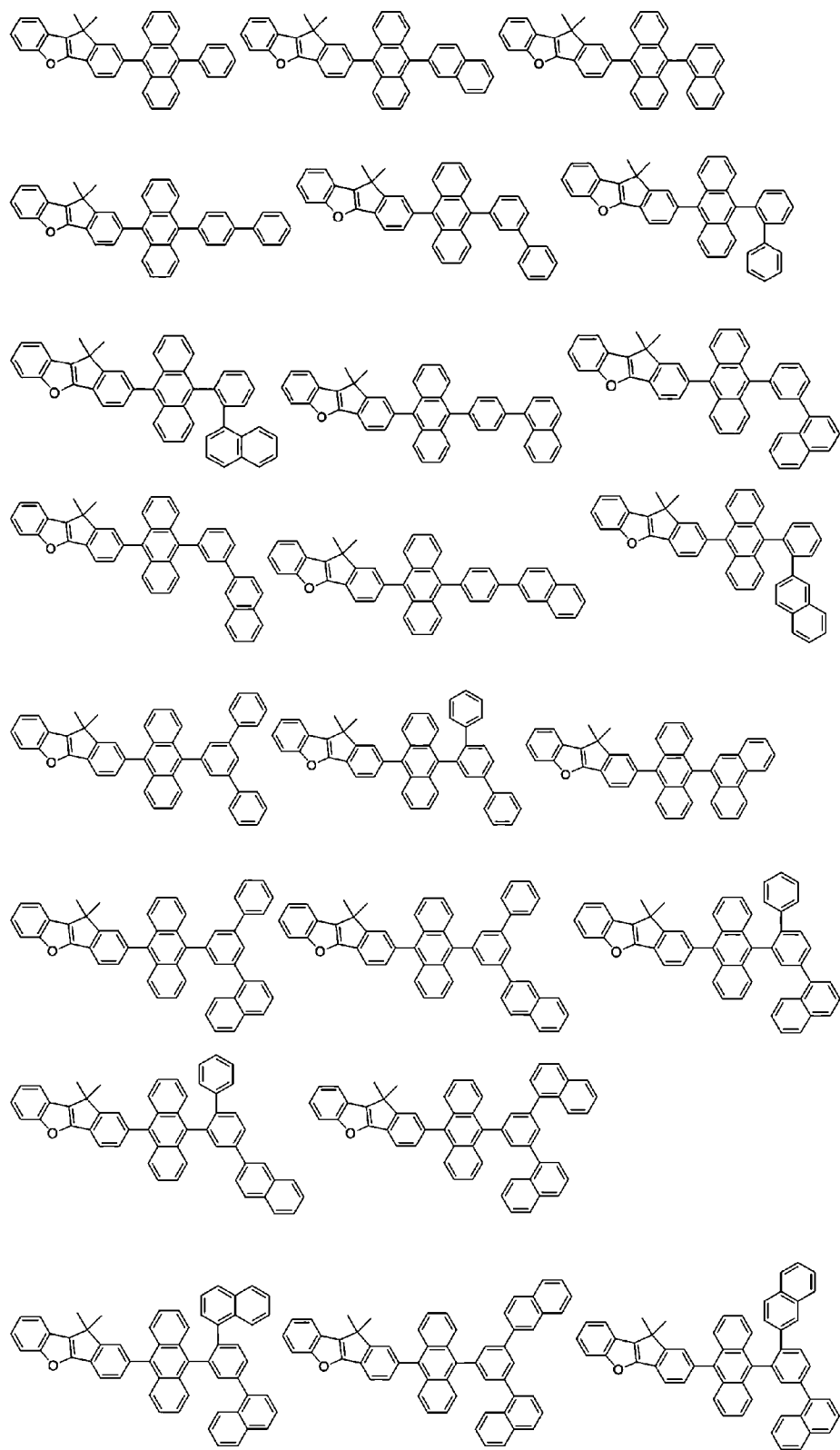


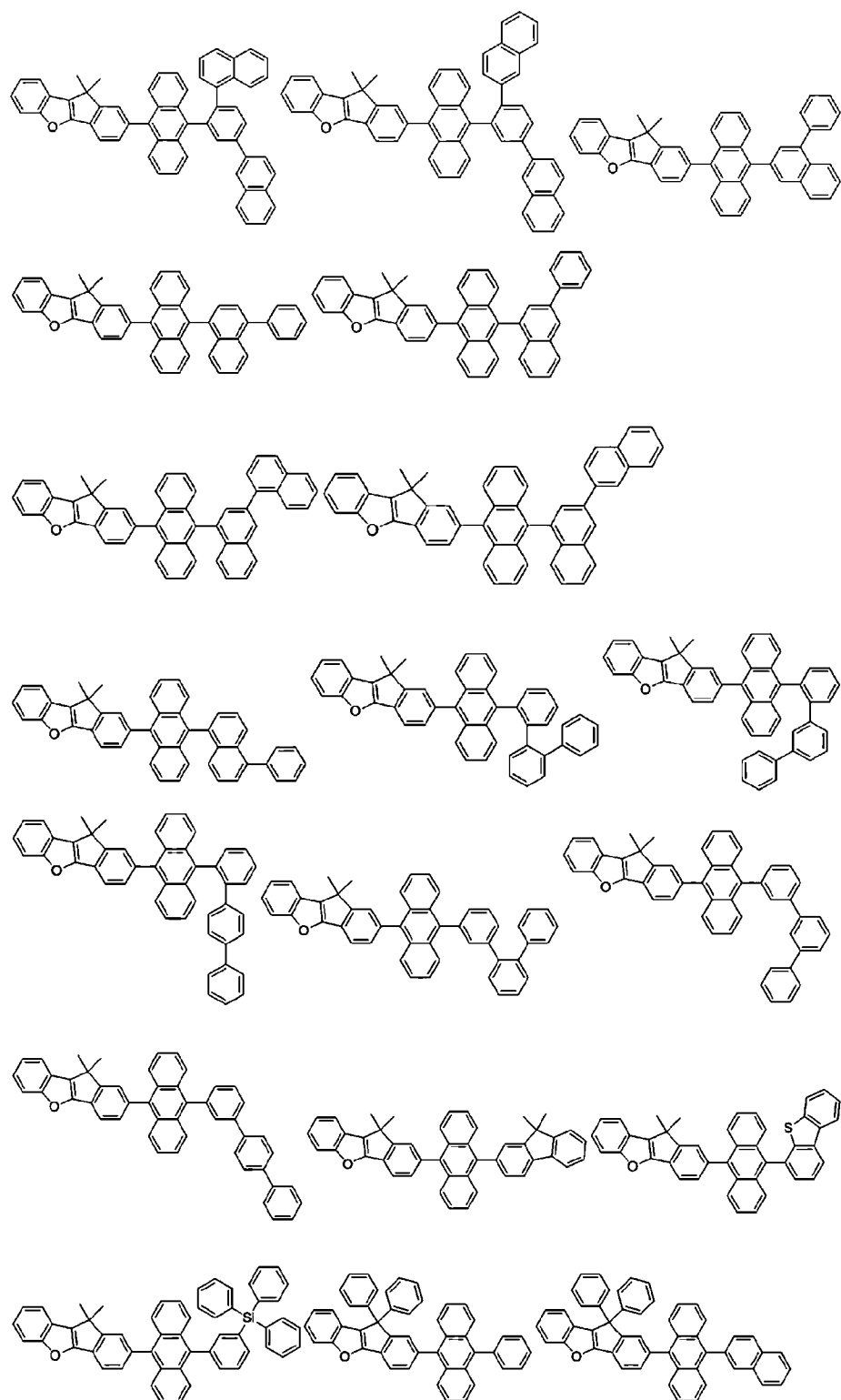
상기 화학식 2 내지 5에서 X, Ar, R₁, R₂, R₃ 및 R₄는 화학식 1에서 정의한 바와 같다.

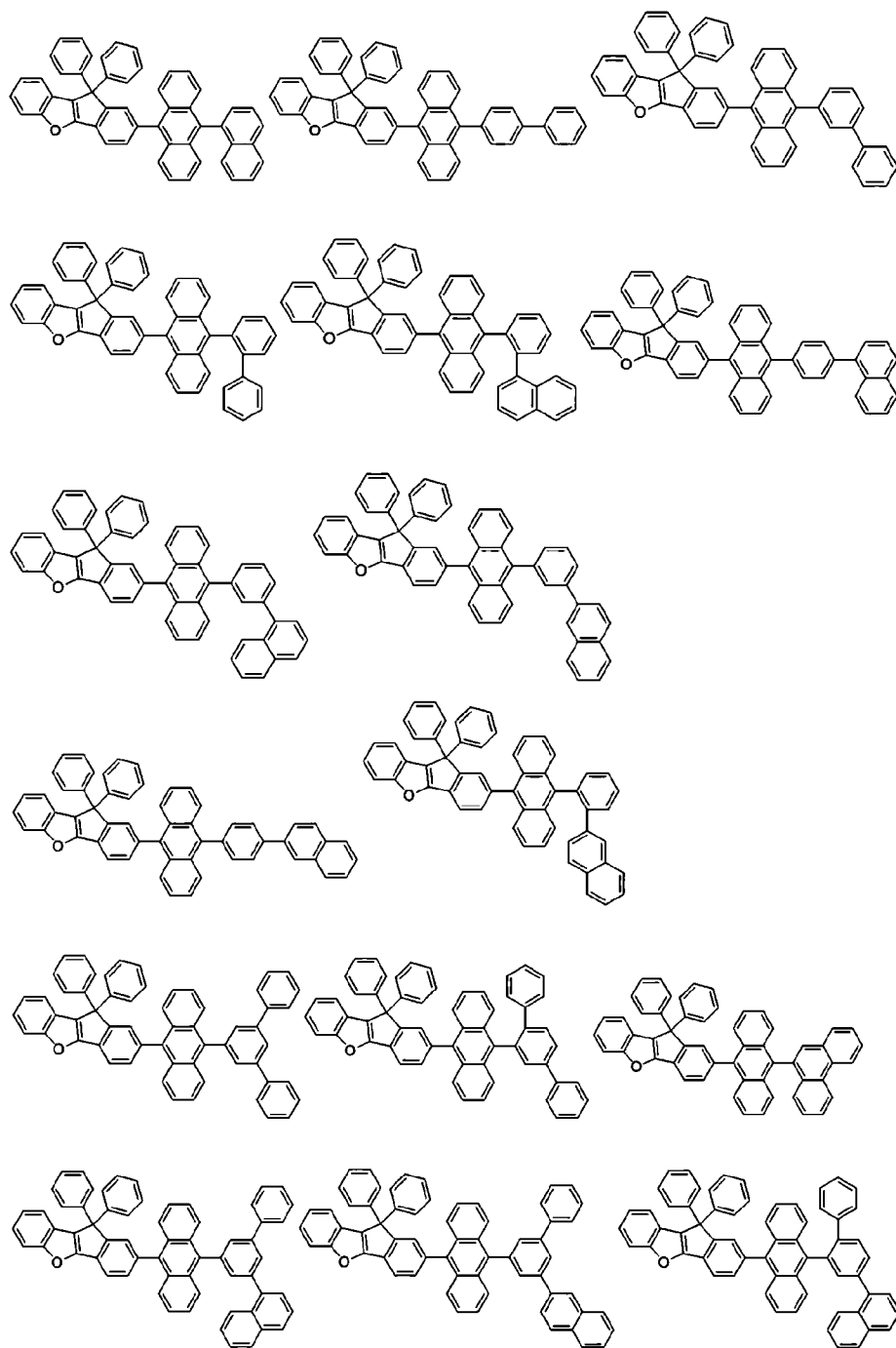
[청구항 3]

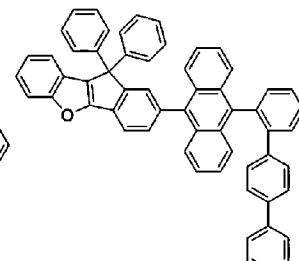
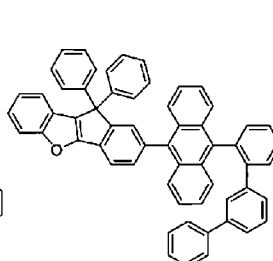
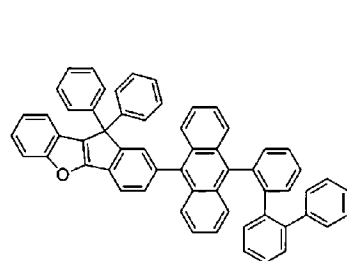
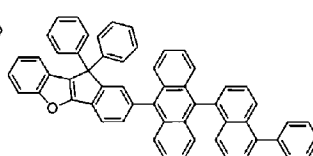
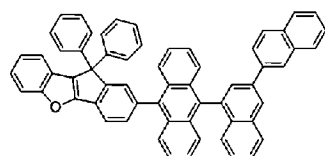
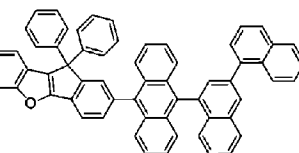
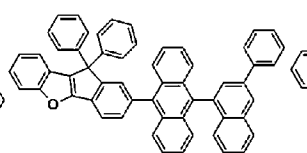
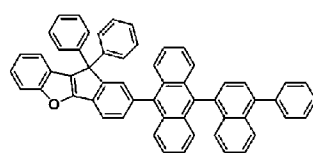
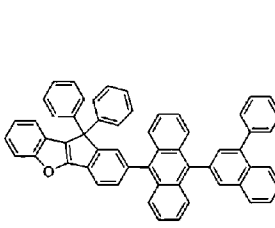
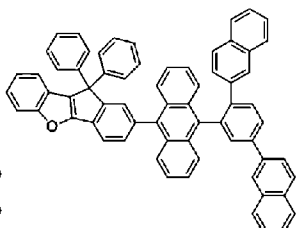
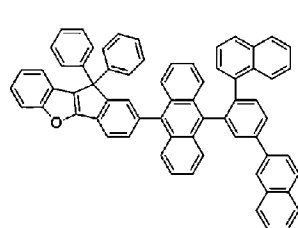
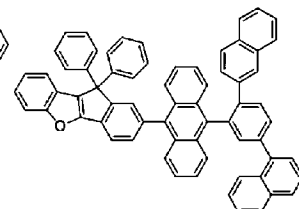
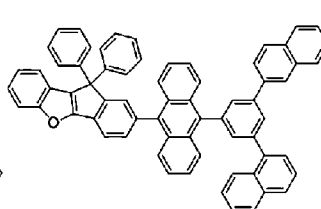
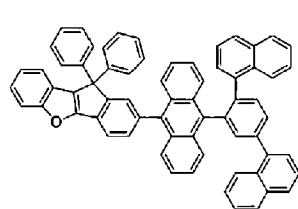
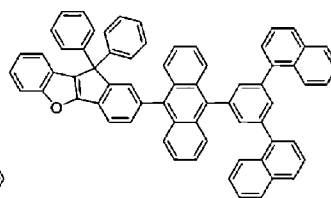
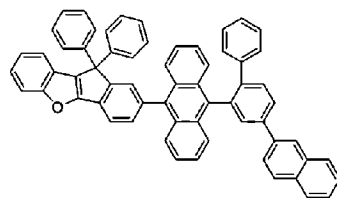
제1항에 있어서,

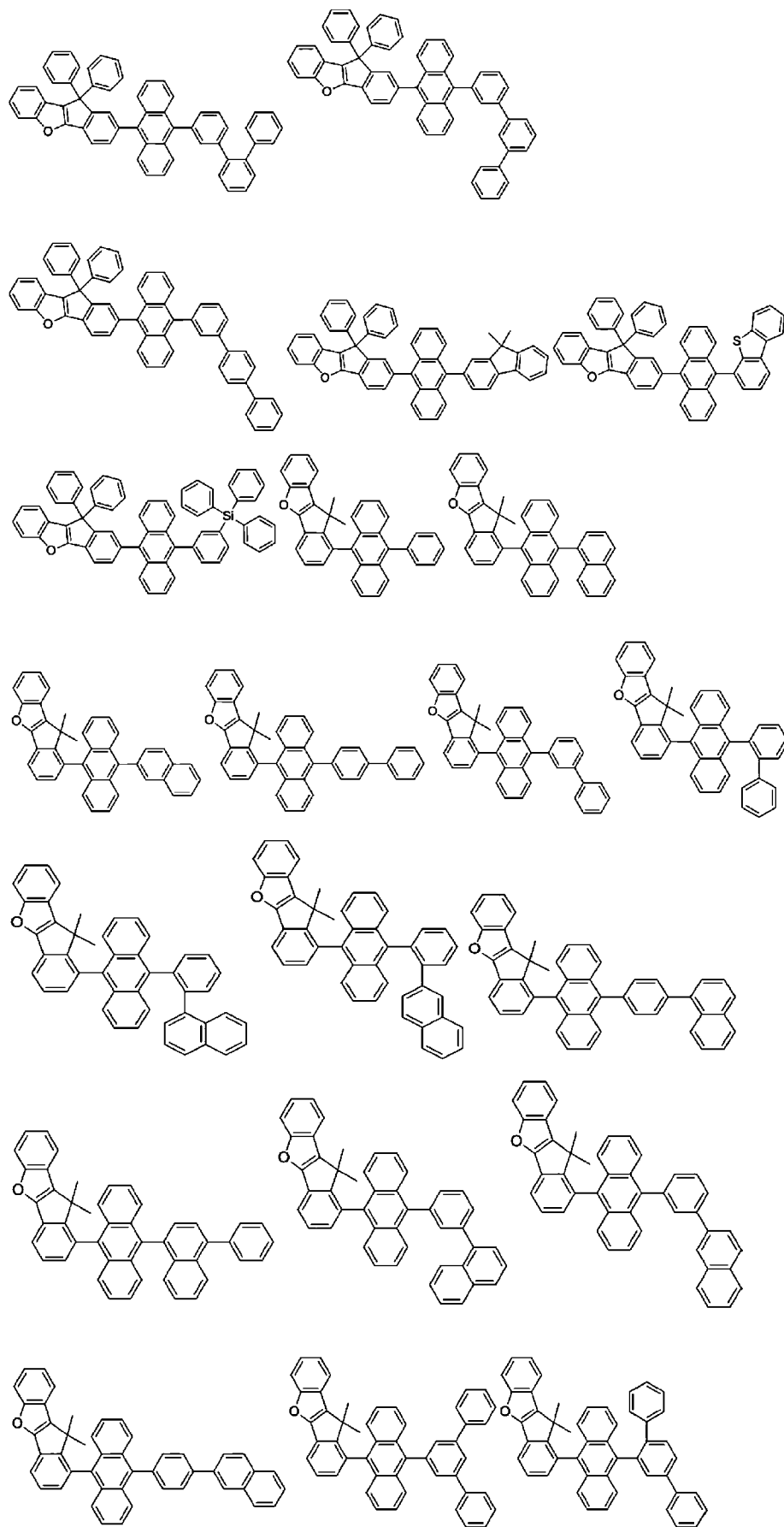
하기 화학식들 중 어느 하나로 표시되는 것을 특징으로 하는 발광 화합물:

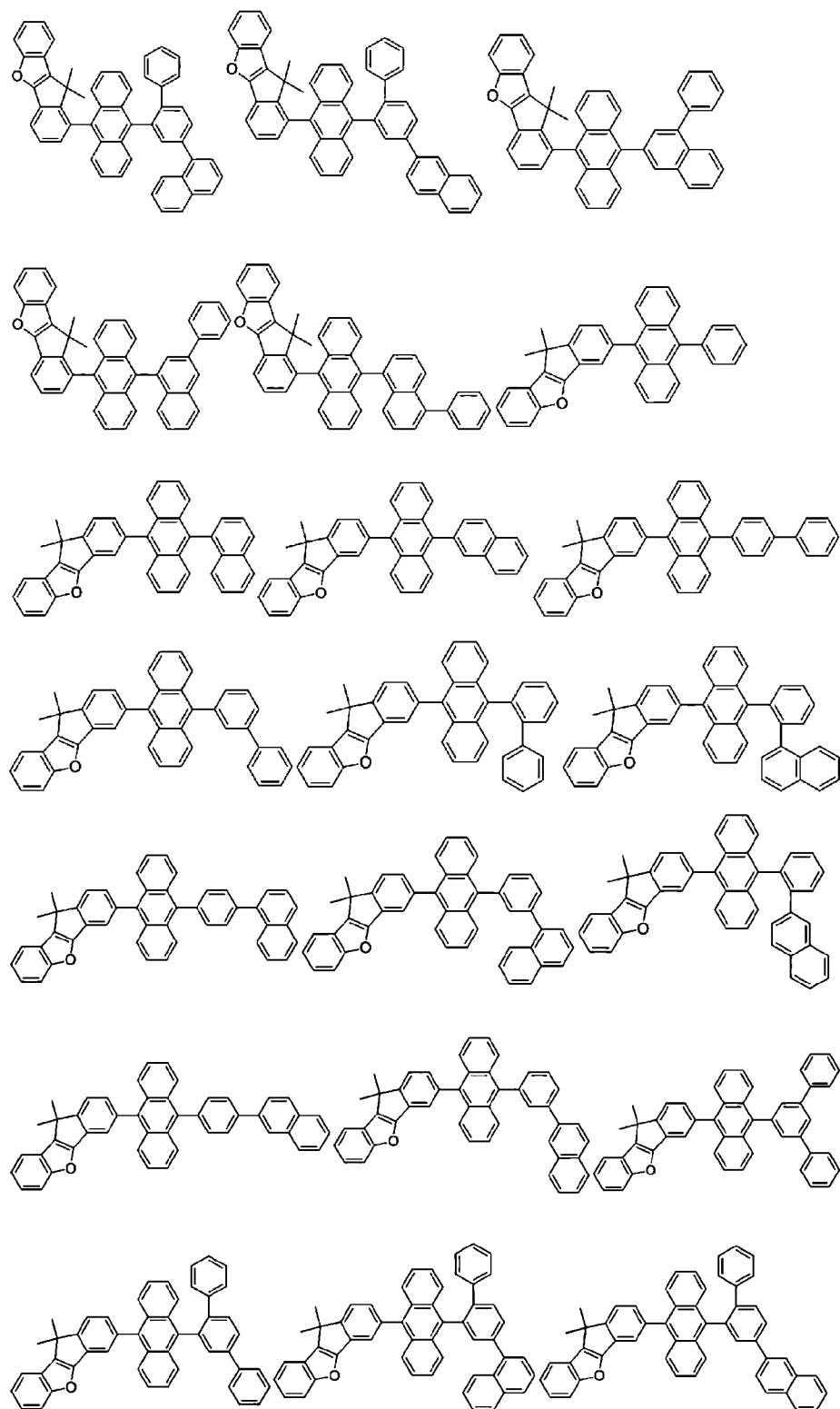


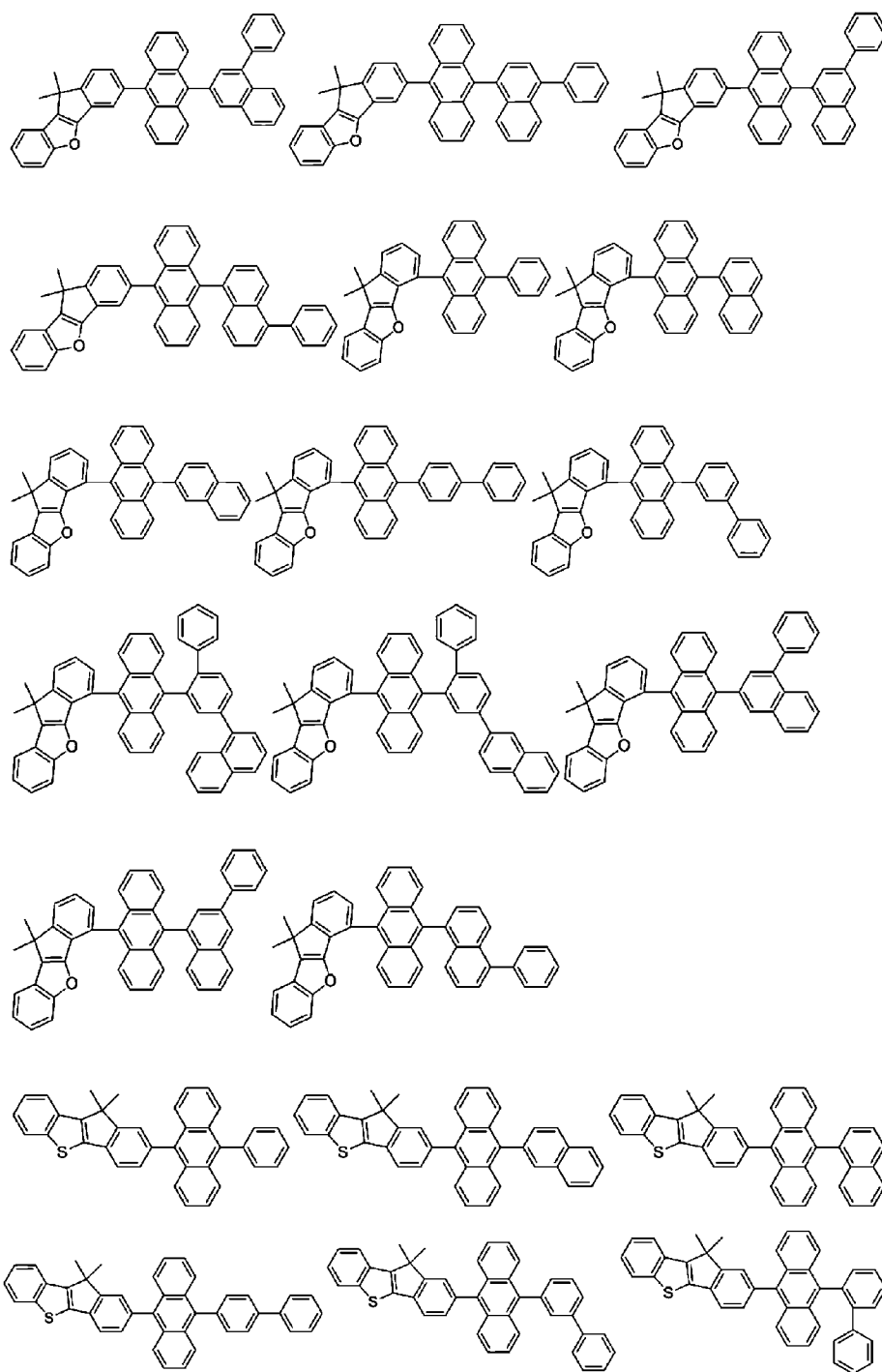


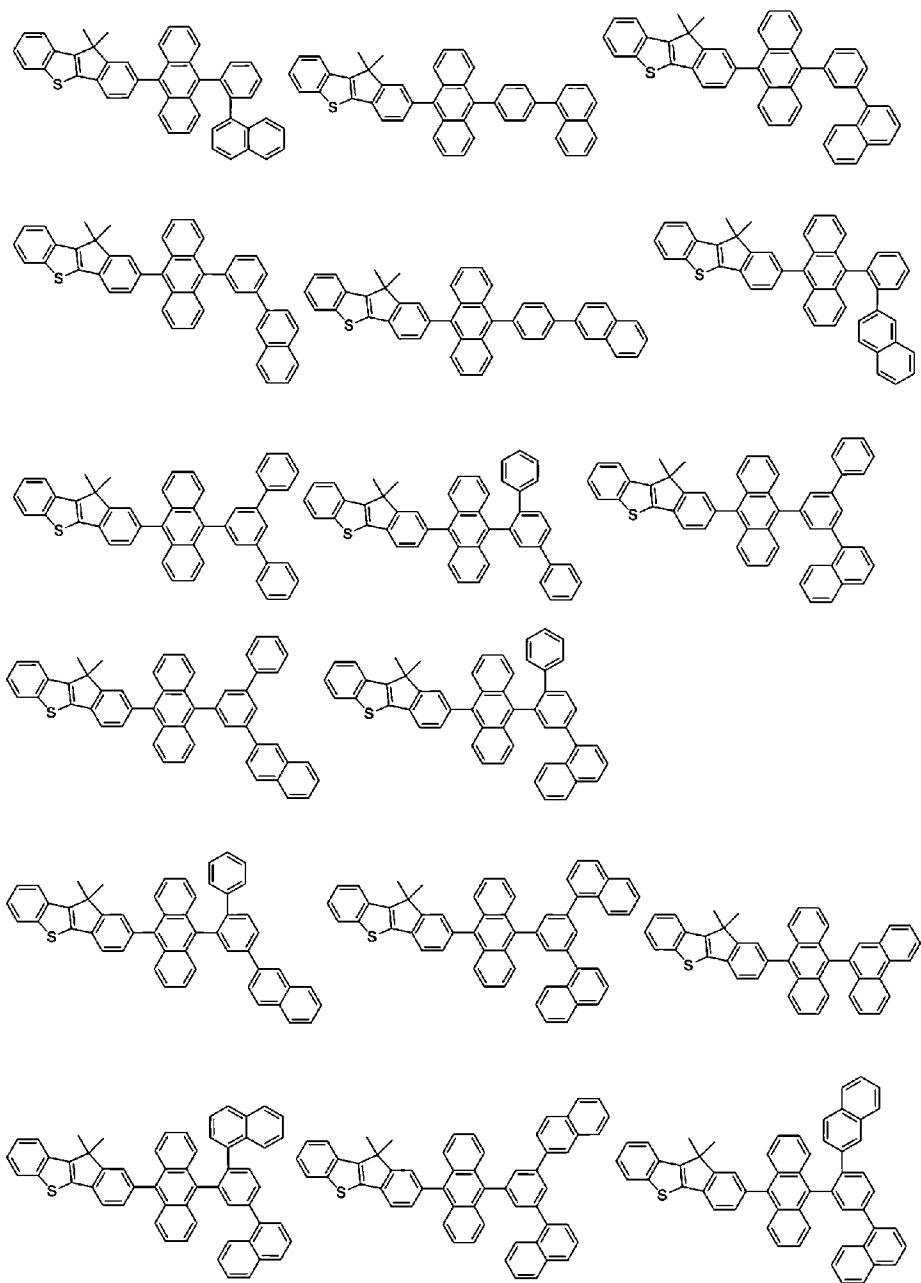


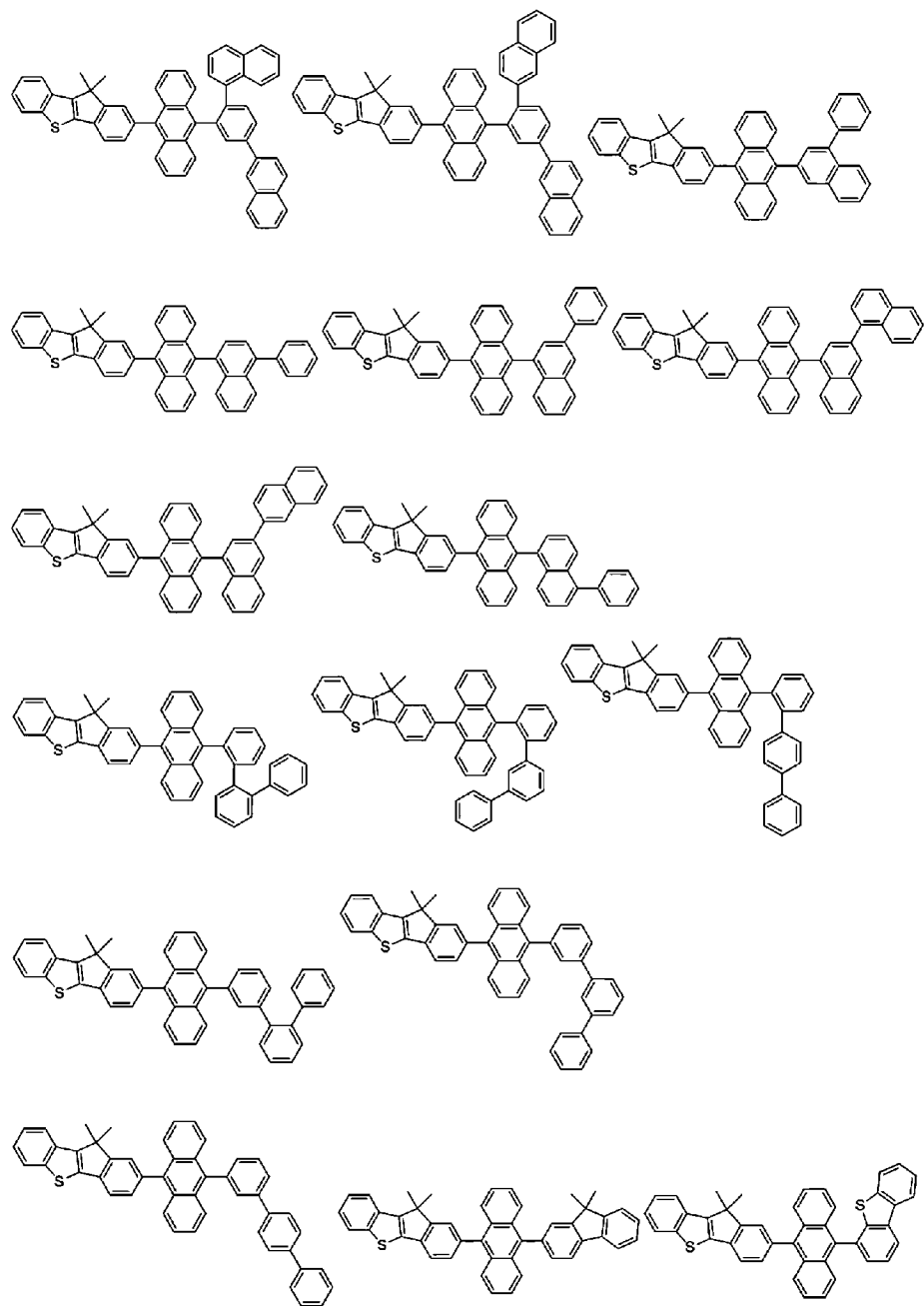


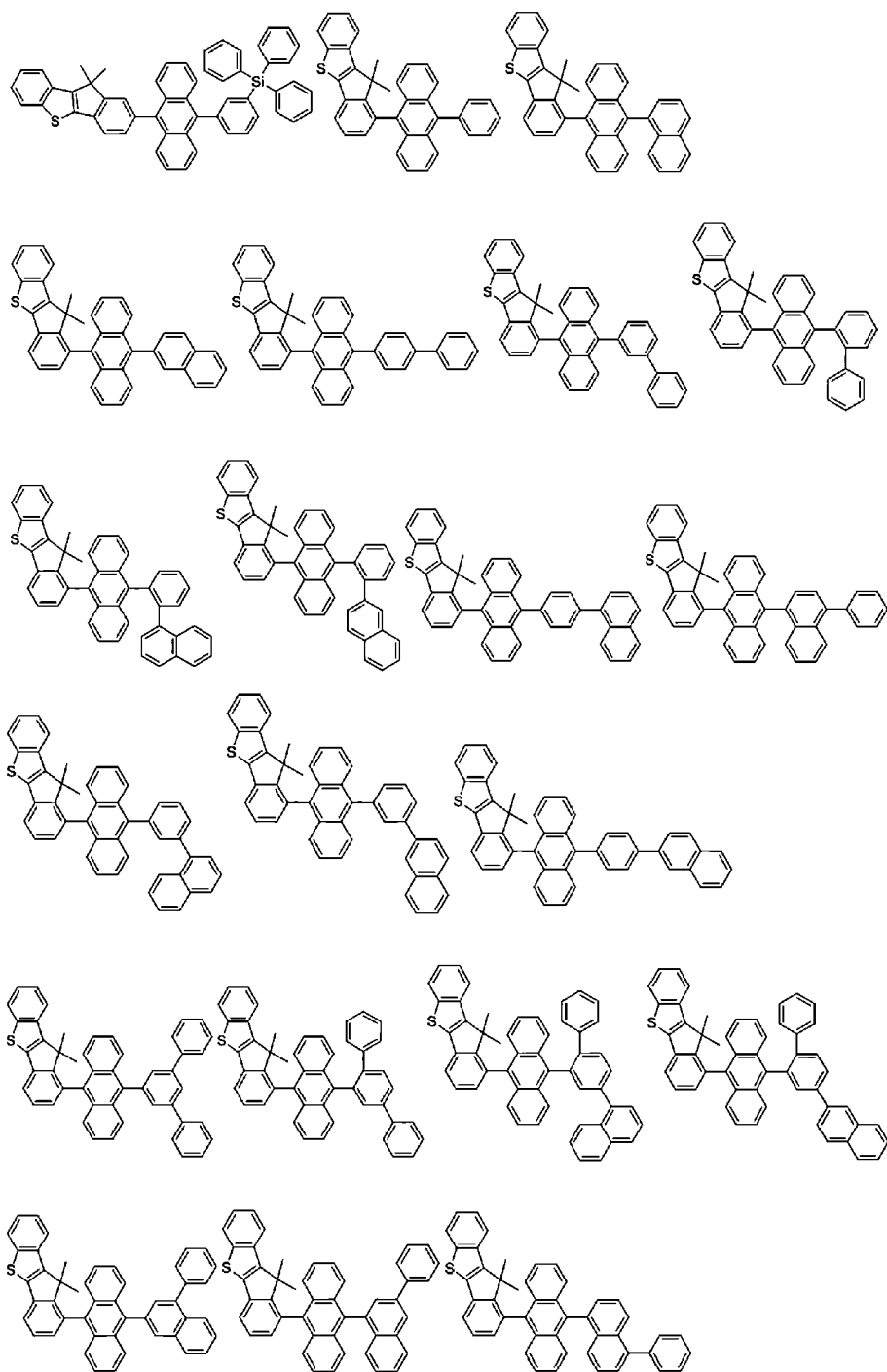


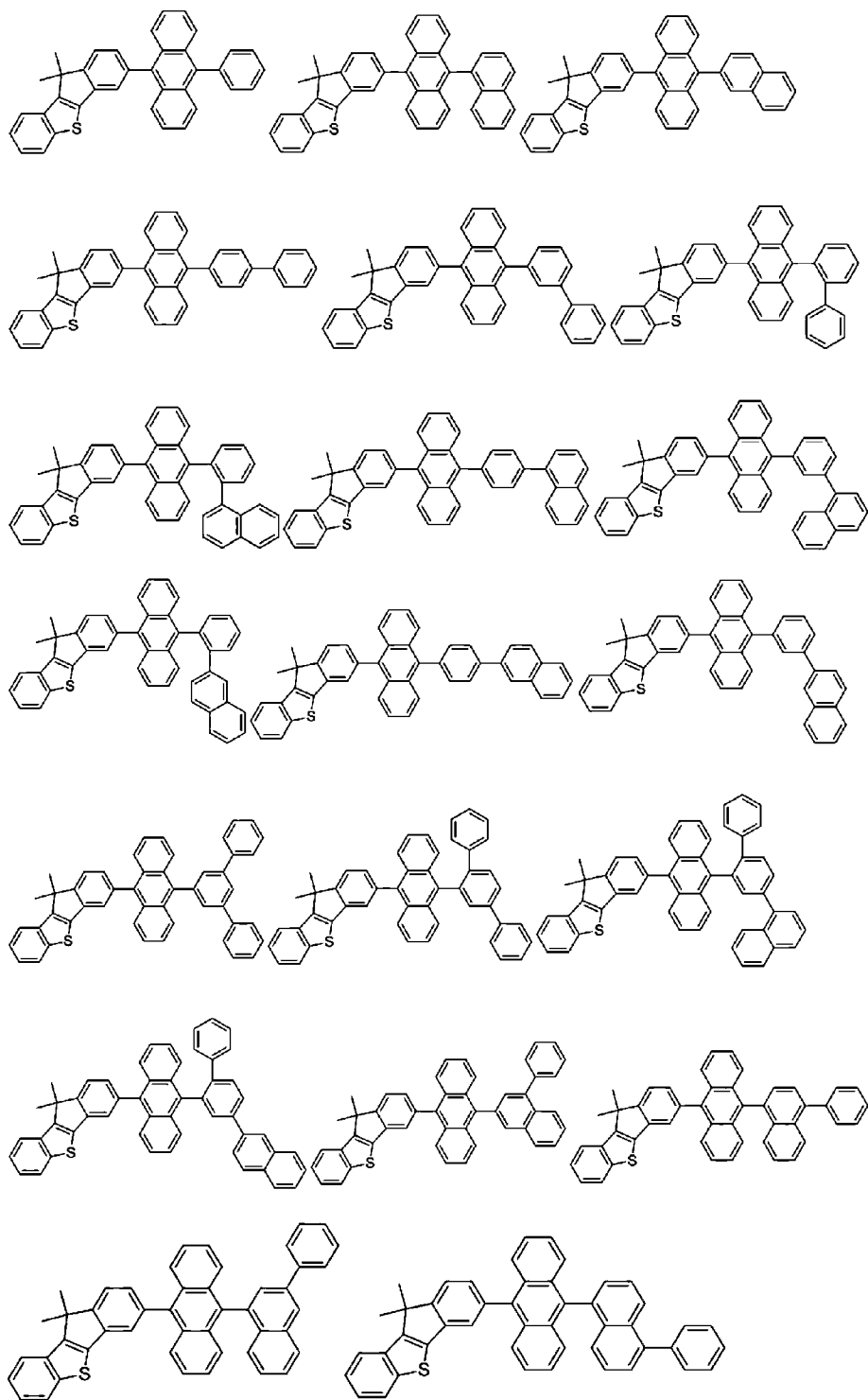


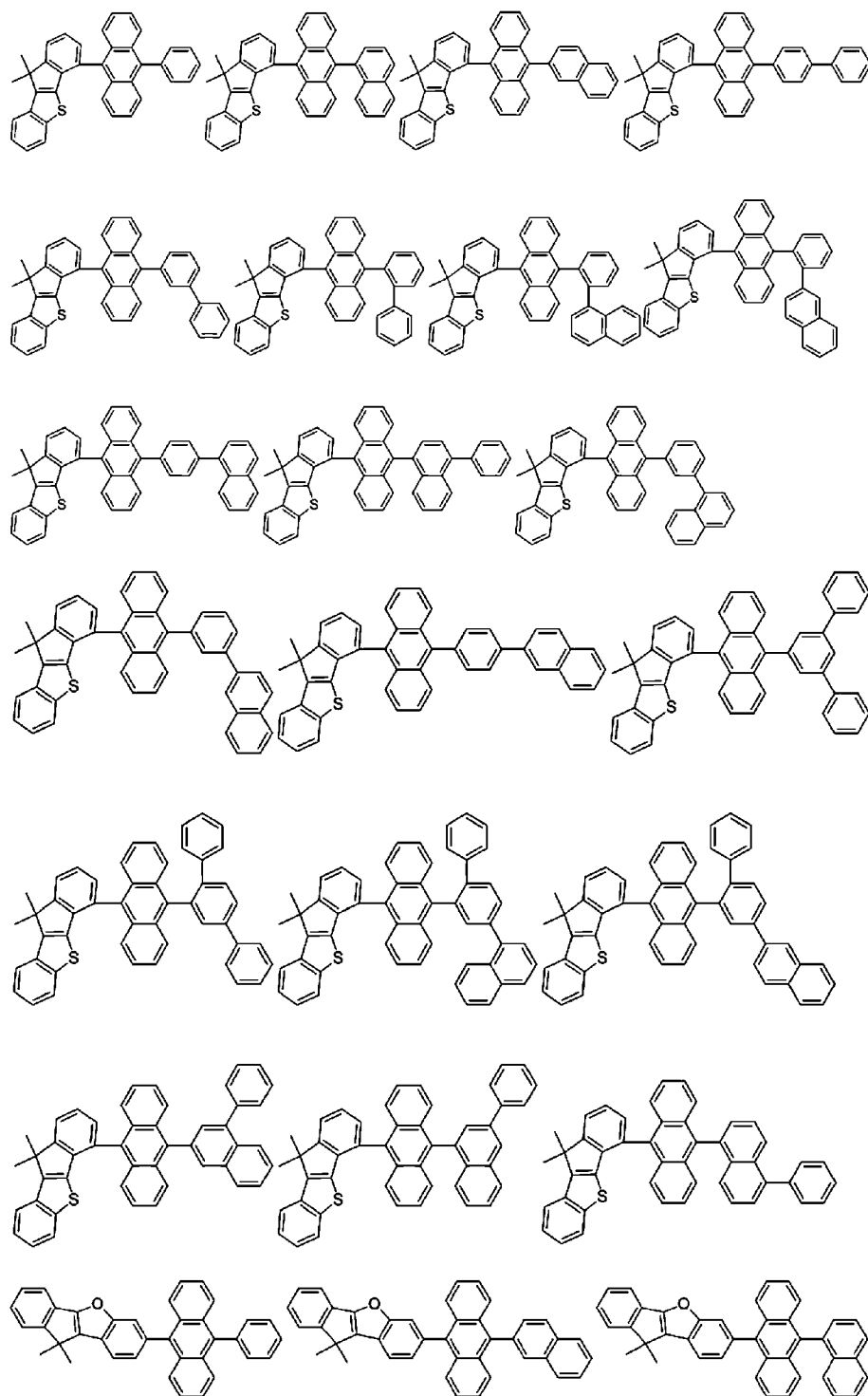


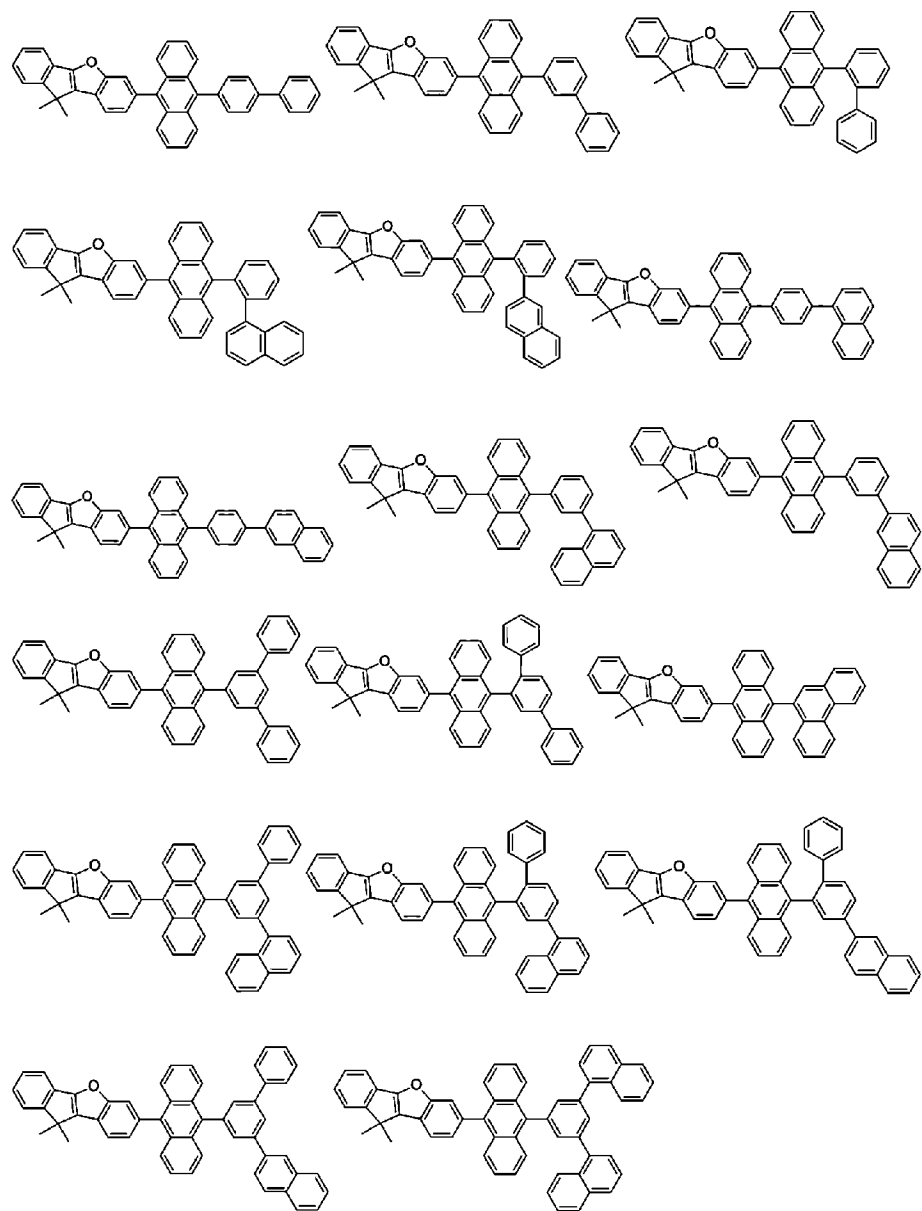


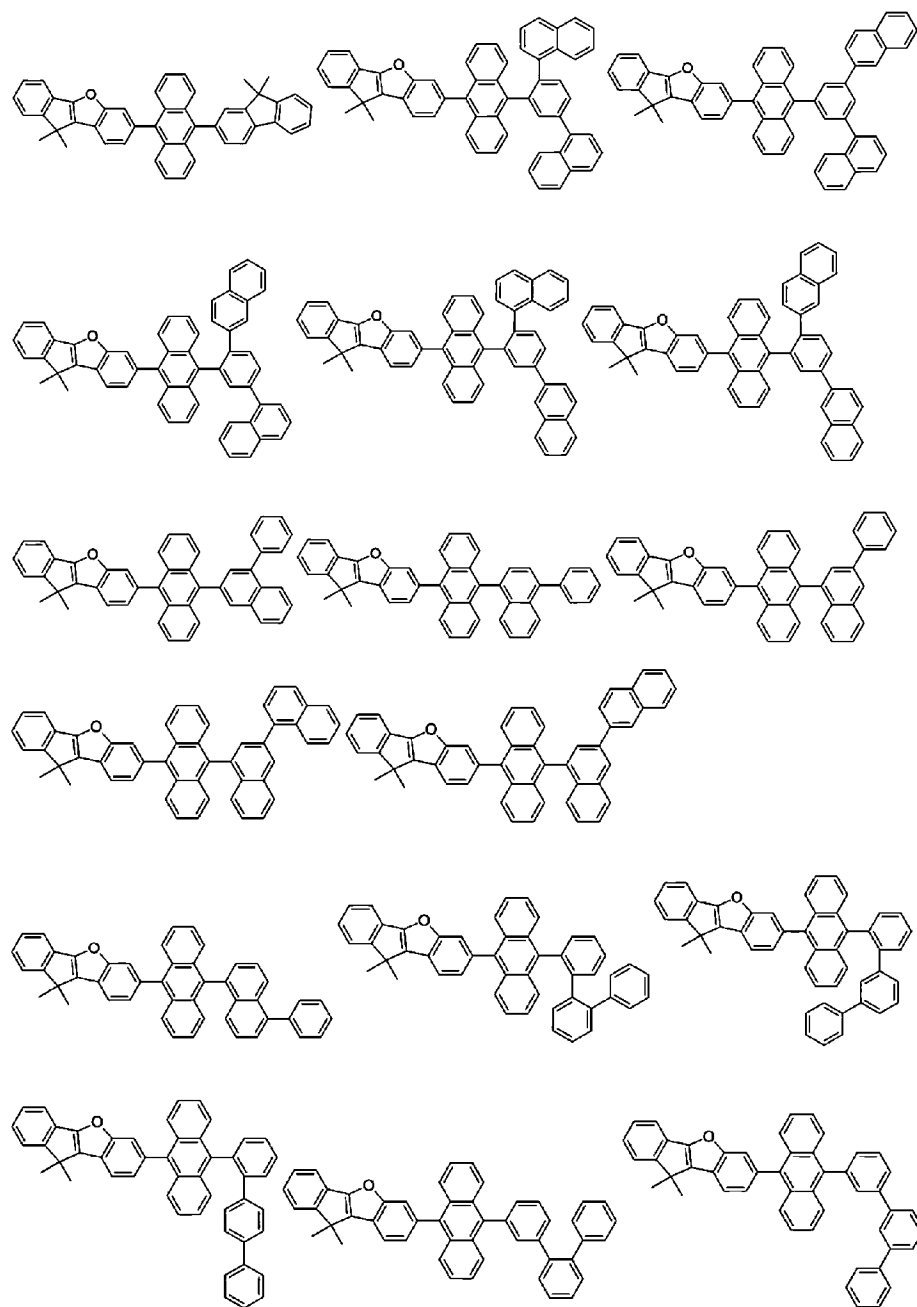


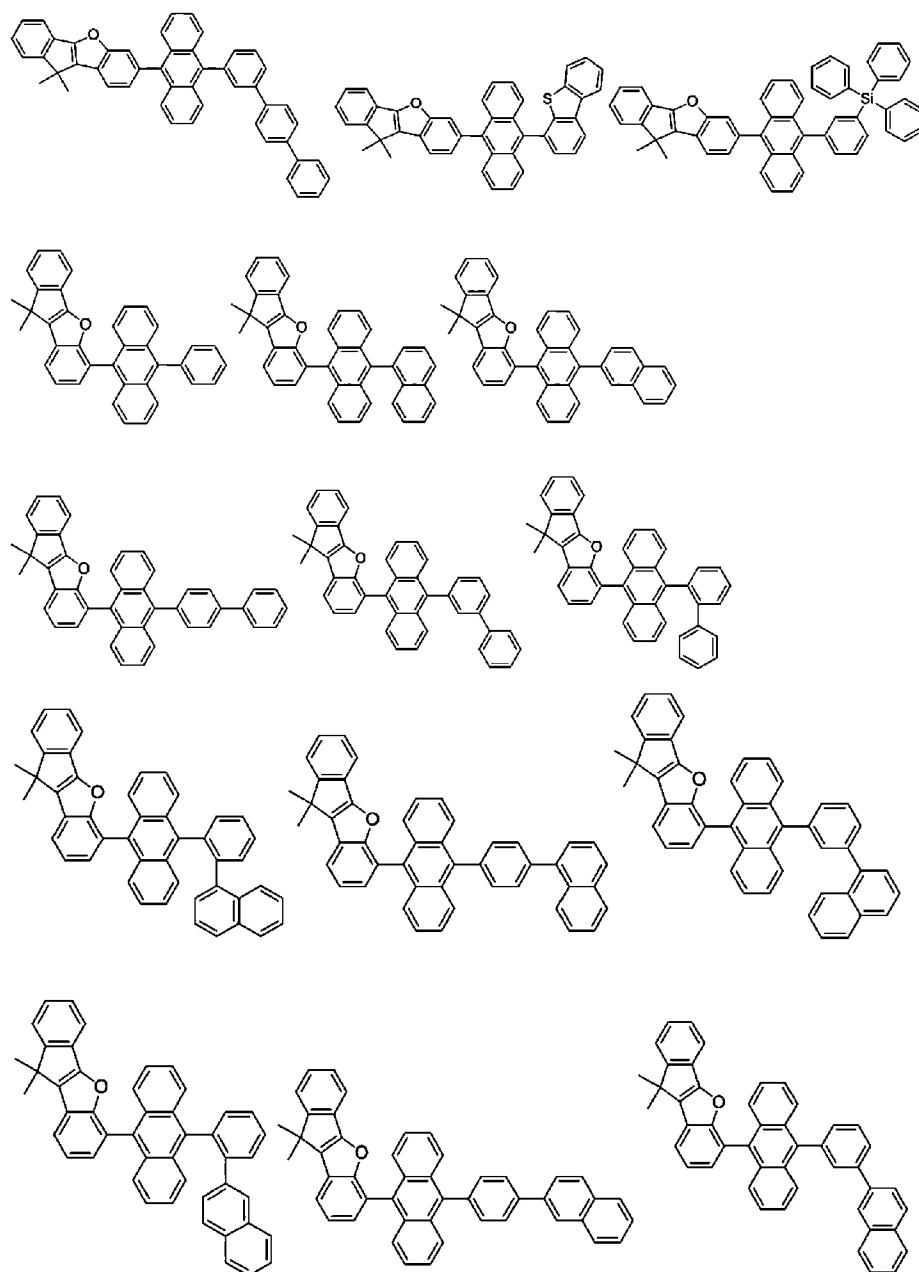


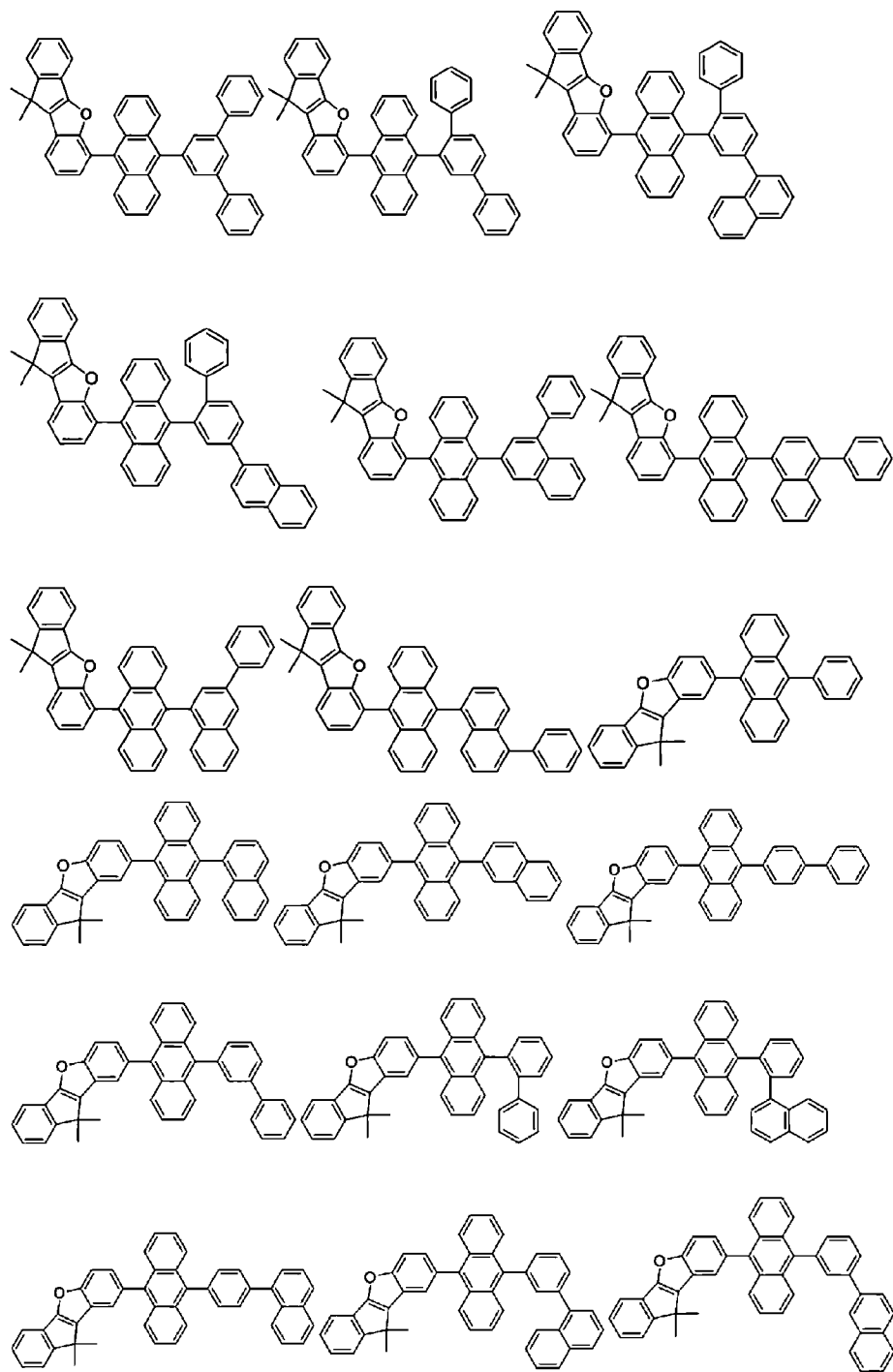


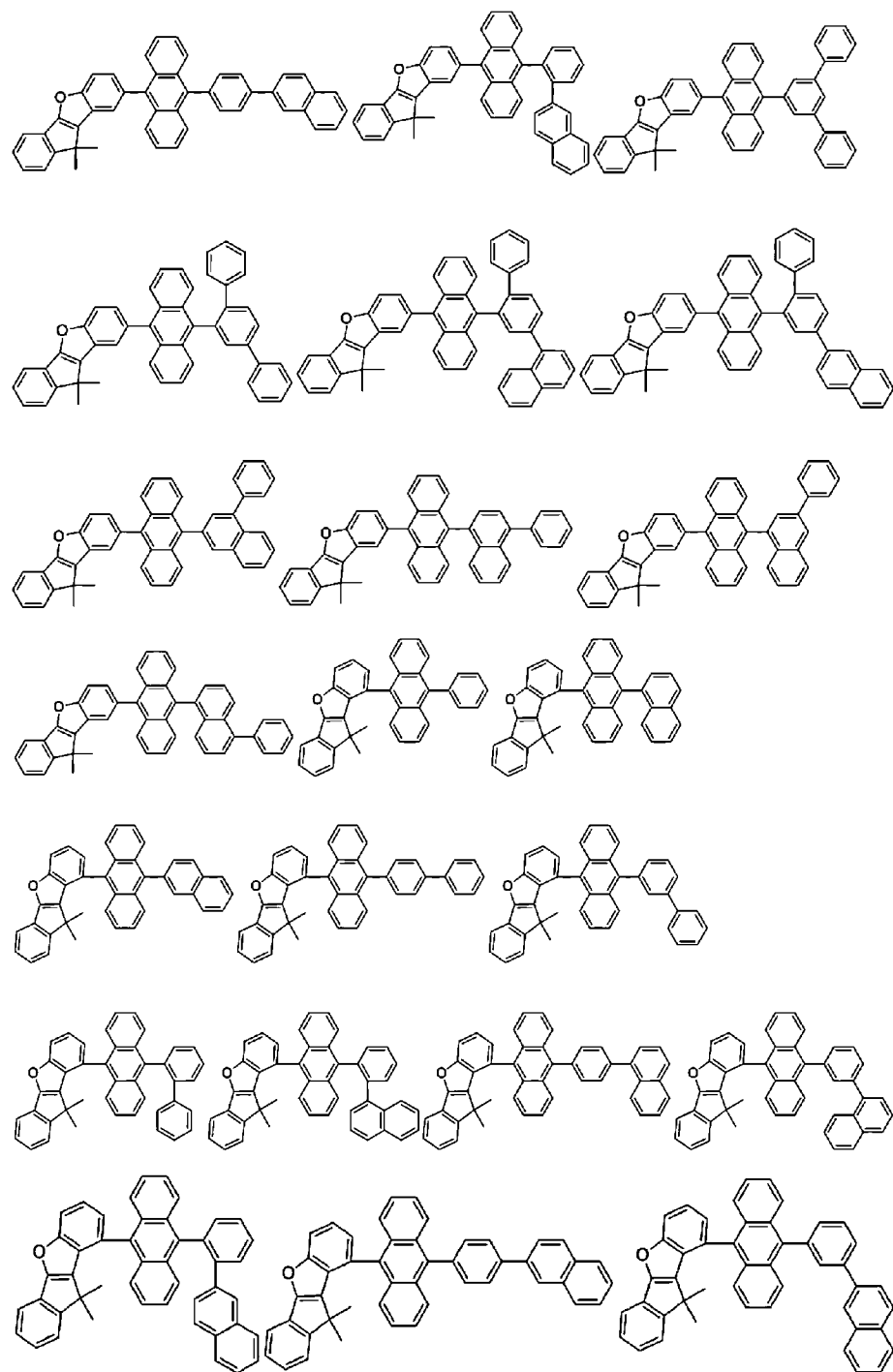


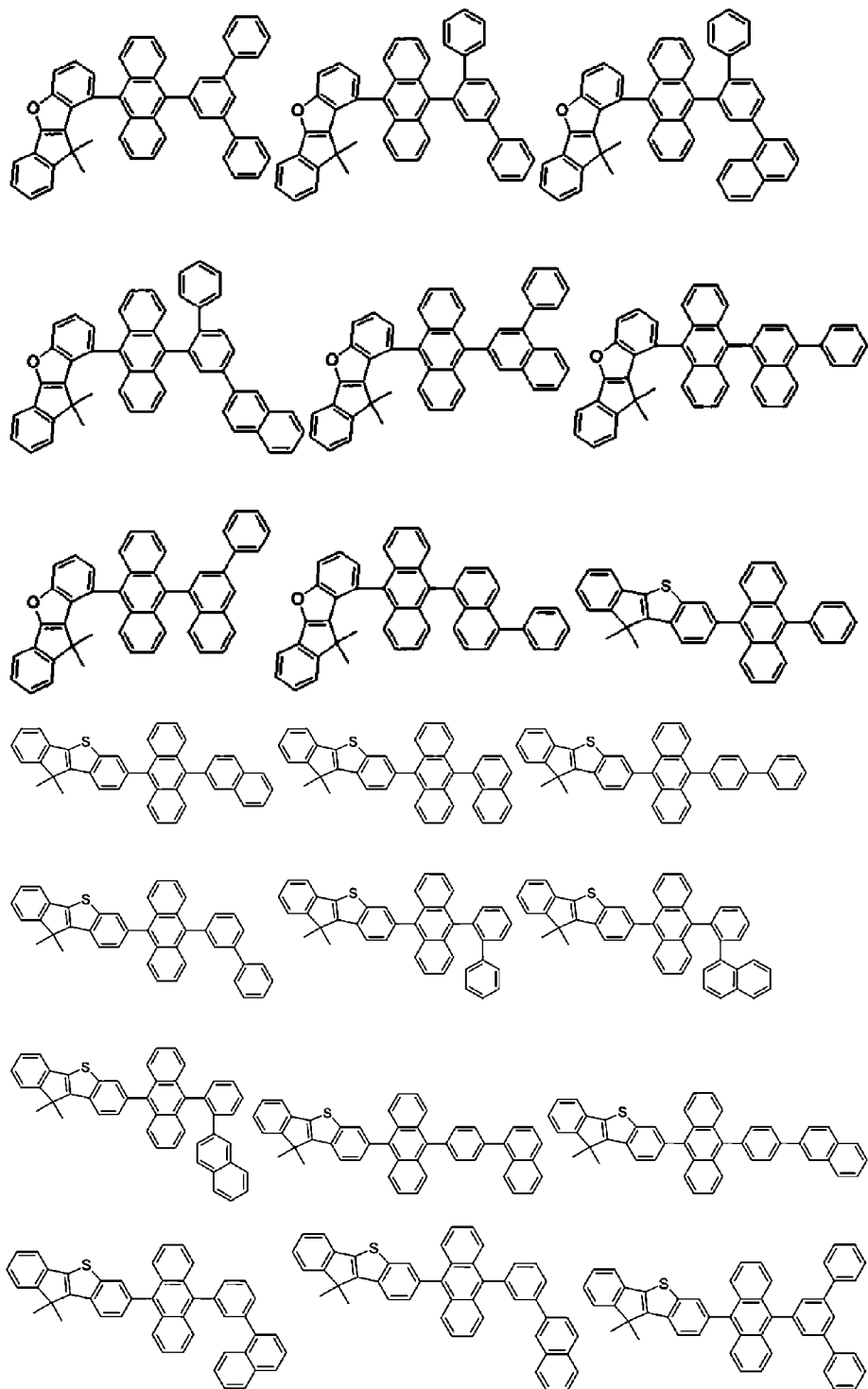


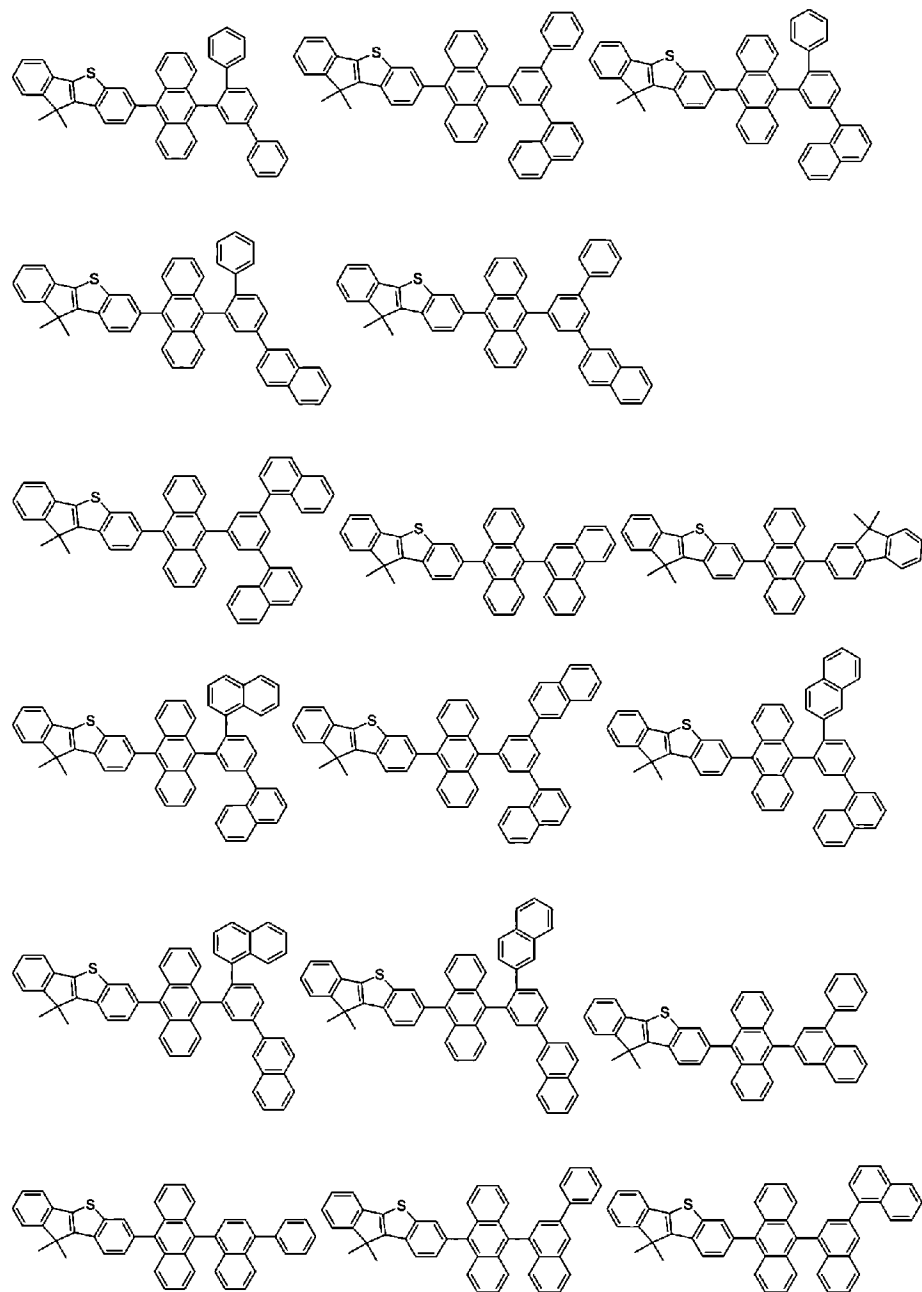


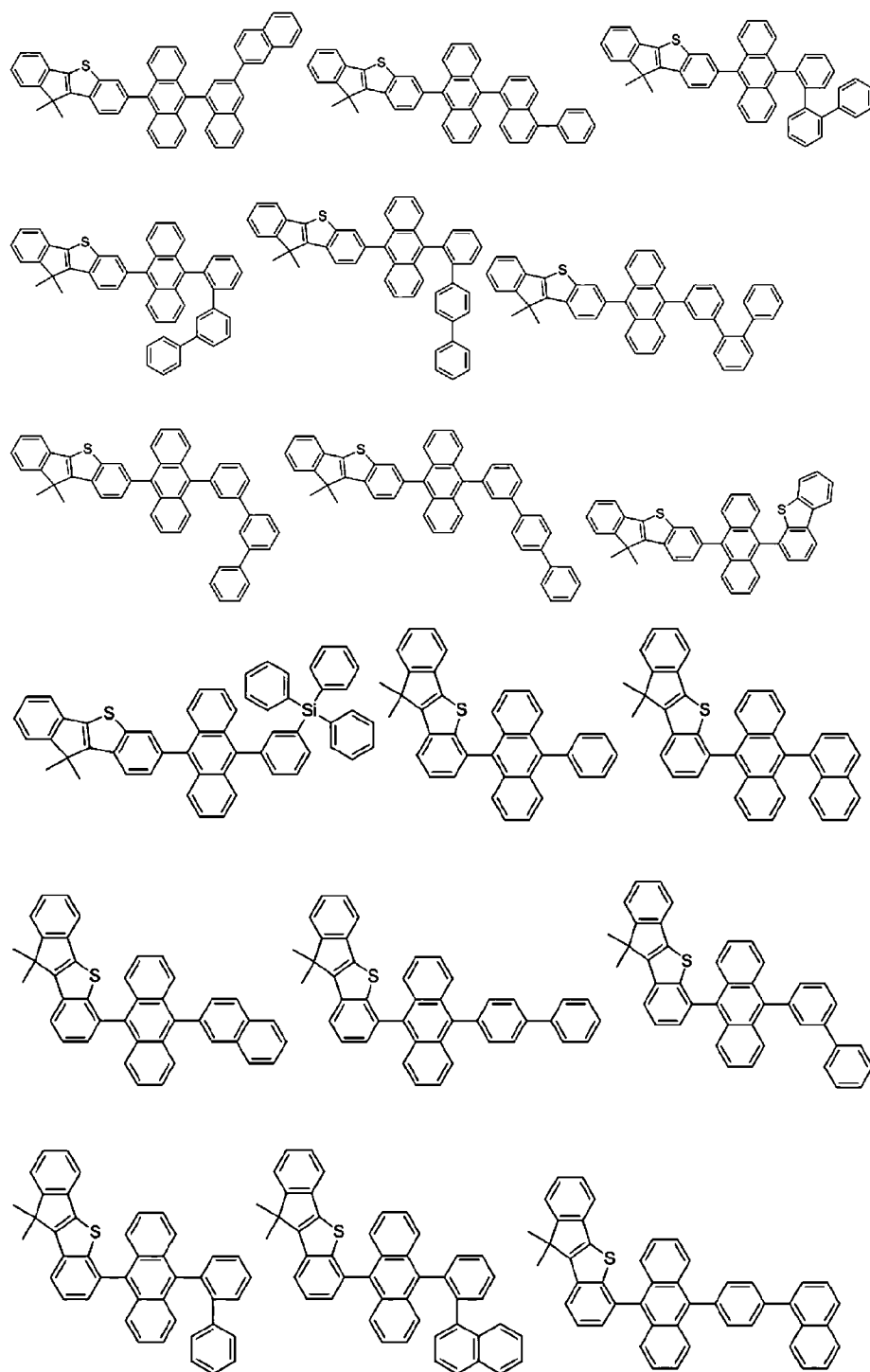


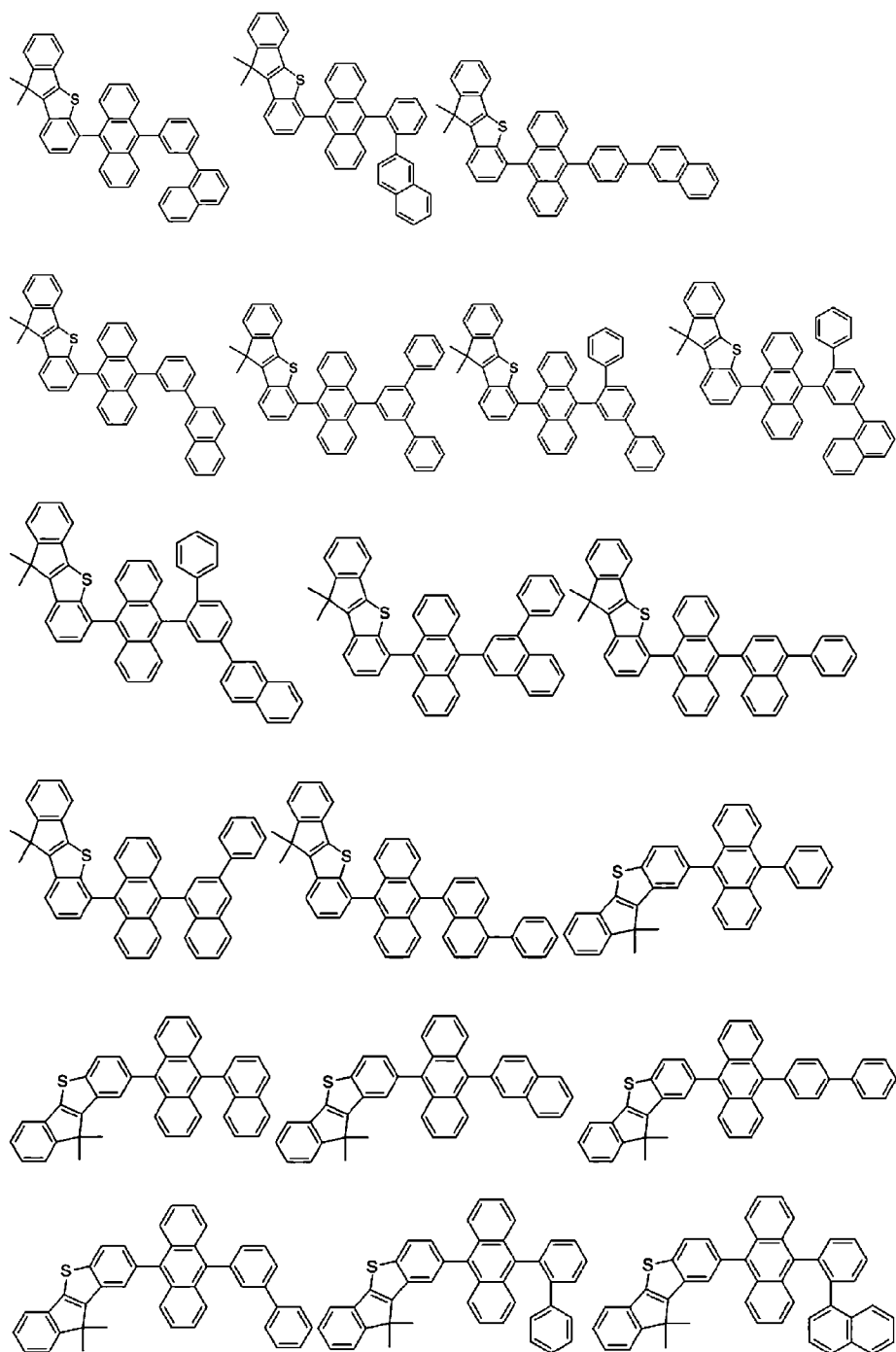


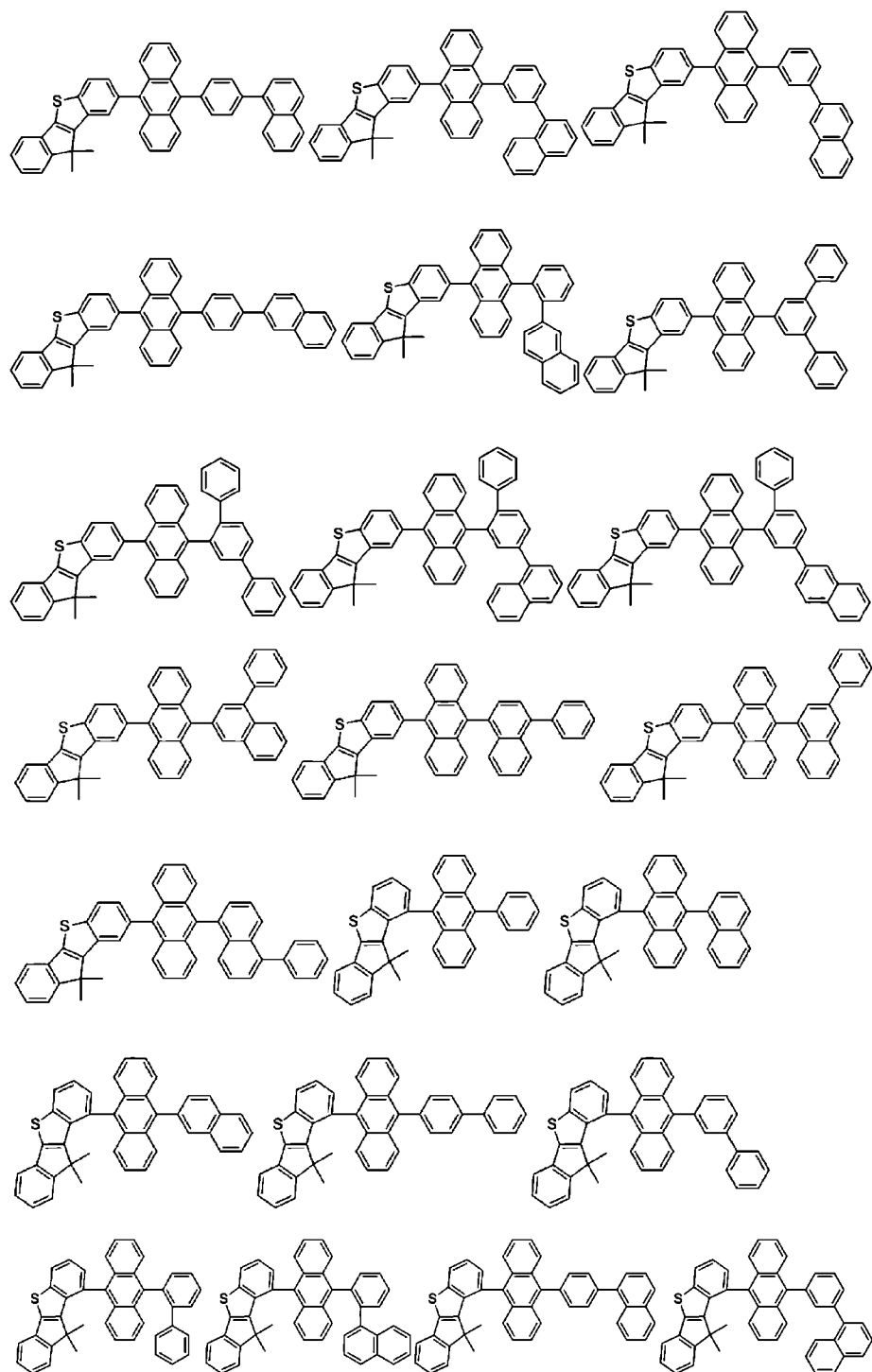


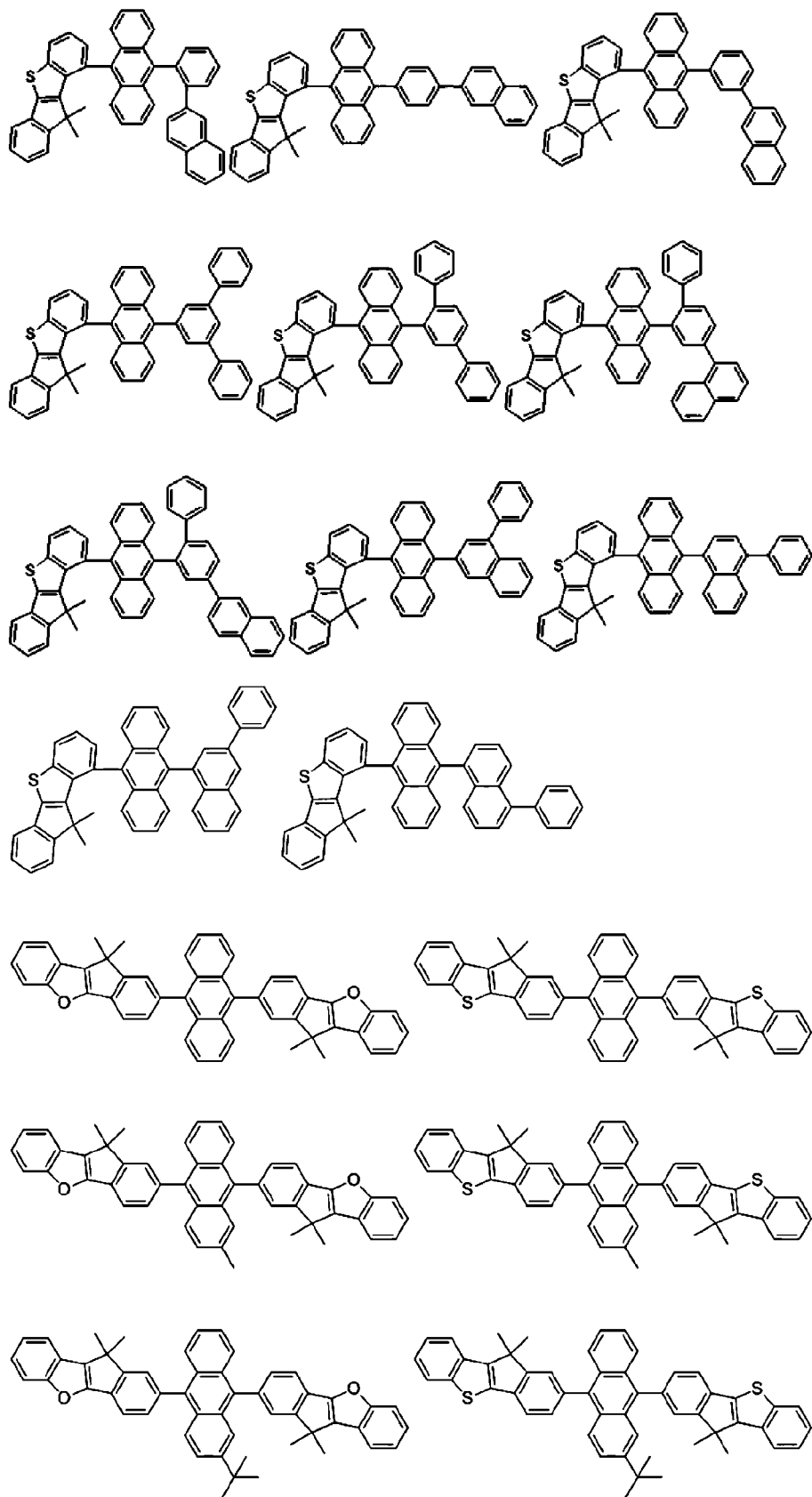


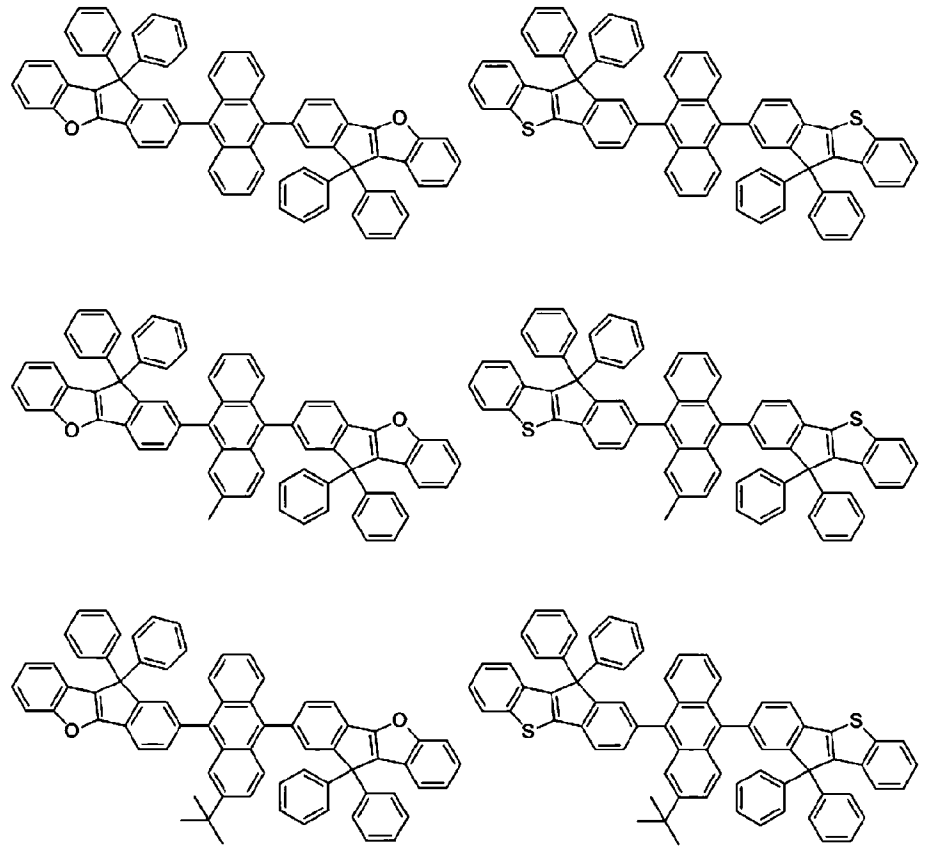








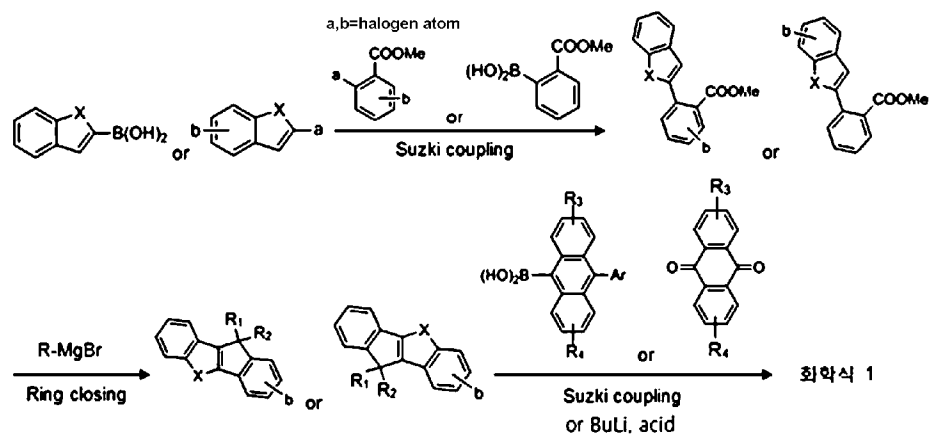




[청구항 4]

하기 반응식 1로 표시되는 화학식 1의 제조방법:

[반응식 1]



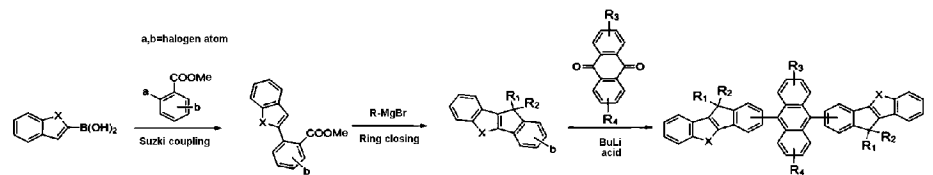
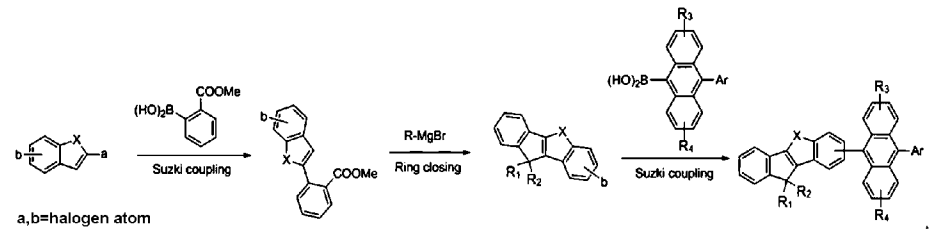
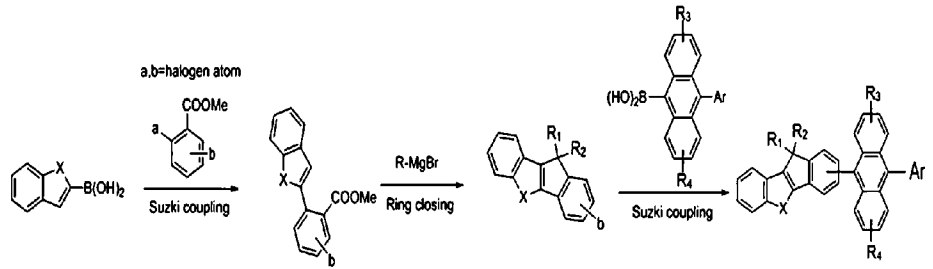
상기 반응식 1에서 상기 반응식들에서 X, Ar, R₁, R₂, R₃, 및 R₄는 화학식 1에서 정의된 바와 같으며, R은 각각 독립적으로 화학식 1의 각각 독립적으로 화학식 1의 R₁ 내지 R₂와 같다.

[청구항 5]

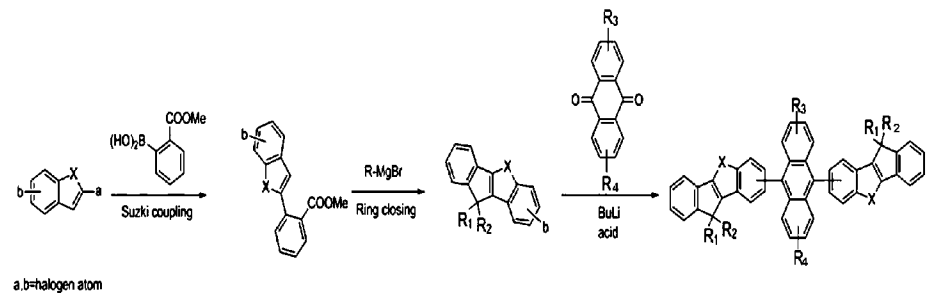
제4항에 있어서,

하기 반응식 2 내지 5 중 어느 하나로 표시되는 화학식 1의 제조방법:

[반응식 2]



[반응식 5]



상기 반응식들에서 X, Ar, R₁, R₂, R₃, 및 R₄는 화학식 1에서 정의된 바와 같으며, R은 각각 독립적으로 화학식 1의 각각 독립적으로 화학식 1의 R₁ 내지 R₂와 같다.

[청구항 6]

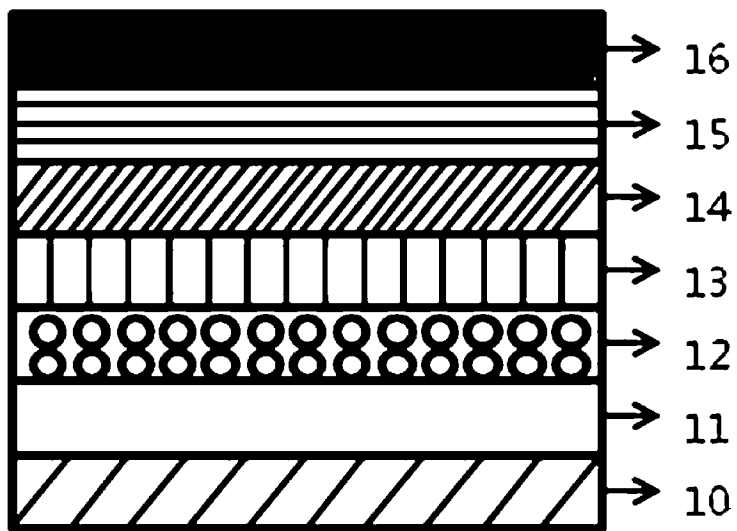
애노드(anode), 캐소드(cathode) 및 두 전극 사이에 제1항 기재의 화합물을 함유하는 1층 이상의 유기물층을 포함하는 유기발광소자.

[청구항 7]

제6항에 있어서,

상기 유기물층이 제1항의 화합물을 발광 호스트 또는 도펀트로서 함유하는 것을 특징으로 하는 유기발광소자.

[Fig. 1]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/KR2014/011738**A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER*****C09K 11/06(2006.01)i, H01L 51/50(2006.01)i***

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C09K 11/06; C07D 409/12; H05B 33/14; C07D 333/78; C07D 209/94; H01L 51/50

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Korean Utility models and applications for Utility models: IPC as above

Japanese Utility models and applications for Utility models: IPC as above

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

eKOMPASS (KIPO internal) & Keywords: OLED, electroluminescent

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2006-219393 A (CANON INC) 24 August 2006 See general formula (1) and claims 1 to 11.	1-7
A	KR 10-2013-0096666 A (LG CHEM, LTD.) 30 August 2013 See chemical formula 1 and claims 1 to 9.	1-7
A	JP 06-228554 A (TOYO INK MFG CO LTD) 16 August 1994 See general formula (1) and the entire document.	1-7
A	JP 2013-102059 A (KONICA MINOLTA HOLDINGS INC) 23 May 2013 See general formula (1) and the entire document.	1-7



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

16 MARCH 2015 (16.03.2015)

Date of mailing of the international search report

16 MARCH 2015 (16.03.2015)

Name and mailing address of the ISA/KR

Korean Intellectual Property Office
Government Complex-Daejeon, 189 Seonsa-ro, Daejeon 302-701,
Republic of Korea

Facsimile No. 82-42-472-7140

Authorized officer

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No.

PCT/KR2014/011738

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member	Publication date
JP 2006-219393 A	24/08/2006	NONE	
KR 10-2013-0096666 A	30/08/2013	NONE	
JP 06-228554 A	16/08/1994	NONE	
JP 2013-102059 A	23/05/2013	NONE	

A. 발명이 속하는 기술분류(국제특허분류(IPC)) C09K 11/06(2006.01)i, H01L 51/50(2006.01)i																	
B. 조사된 분야 조사된 최소문헌(국제특허분류를 기재) C09K 11/06; C07D 409/12; H05B 33/14; C07D 333/78; C07D 209/94; H01L 51/50 조사된 기술분야에 속하는 최소문헌 이외의 문헌 한국등록실용신안공보 및 한국공개실용신안공보: 조사된 최소문헌란에 기재된 IPC 일본등록실용신안공보 및 일본공개실용신안공보: 조사된 최소문헌란에 기재된 IPC 국제조사에 이용된 전산 데이터베이스(데이터베이스의 명칭 및 검색어(해당하는 경우)) eKOMPASS(특허청 내부 검색시스템) & 키워드: OLED, electroluminescent																	
C. 관련 문헌 <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 10%;">카테고리*</th> <th style="width: 70%;">인용문헌명 및 관련 구절(해당하는 경우)의 기재</th> <th style="width: 20%;">관련 청구항</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">A</td> <td>JP 2006-219393 A (CANON INC) 2006.08.24 일반식 (1) 및 청구항 1 내지 11 참조.</td> <td style="text-align: center;">1-7</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">A</td> <td>KR 10-2013-0096666 A (주식회사 엘지화학) 2013.08.30 화학식 1 및 청구항 1 내지 9 참조.</td> <td style="text-align: center;">1-7</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">A</td> <td>JP 06-228554 A (TOYO INK MFG CO LTD) 1994.08.16 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.</td> <td style="text-align: center;">1-7</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">A</td> <td>JP 2013-102059 A (KONICA MINOLTA HOLDINGS INC) 2013.05.23 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.</td> <td style="text-align: center;">1-7</td> </tr> </tbody> </table>			카테고리*	인용문헌명 및 관련 구절(해당하는 경우)의 기재	관련 청구항	A	JP 2006-219393 A (CANON INC) 2006.08.24 일반식 (1) 및 청구항 1 내지 11 참조.	1-7	A	KR 10-2013-0096666 A (주식회사 엘지화학) 2013.08.30 화학식 1 및 청구항 1 내지 9 참조.	1-7	A	JP 06-228554 A (TOYO INK MFG CO LTD) 1994.08.16 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.	1-7	A	JP 2013-102059 A (KONICA MINOLTA HOLDINGS INC) 2013.05.23 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.	1-7
카테고리*	인용문헌명 및 관련 구절(해당하는 경우)의 기재	관련 청구항															
A	JP 2006-219393 A (CANON INC) 2006.08.24 일반식 (1) 및 청구항 1 내지 11 참조.	1-7															
A	KR 10-2013-0096666 A (주식회사 엘지화학) 2013.08.30 화학식 1 및 청구항 1 내지 9 참조.	1-7															
A	JP 06-228554 A (TOYO INK MFG CO LTD) 1994.08.16 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.	1-7															
A	JP 2013-102059 A (KONICA MINOLTA HOLDINGS INC) 2013.05.23 일반식 (1) 및 문서 전체 참조.	1-7															
☐ 추가 문헌이 C(계속)에 기재되어 있습니다. ☒ 대응특허에 관한 별지를 참조하십시오.																	
* 인용된 문헌의 특별 카테고리: “A” 특별히 관련이 없는 것으로 보이는 일반적인 기술수준을 정의한 문헌 “E” 국제출원일보다 빠른 출원일 또는 우선일을 가지나 국제출원일 이후에 공개된 선출원 또는 특허 문헌 “L” 우선권 주장에 의문을 제기하는 문헌 또는 다른 인용문헌의 공개일 또는 다른 특별한 이유(이유를 명시)를 밝히기 위하여 인용된 문헌 “O” 구두 개시, 사용, 전시 또는 기타 수단을 언급하고 있는 문헌 “P” 우선일 이후에 공개되었으나 국제출원일 이전에 공개된 문헌 “T” 국제출원일 또는 우선일 후에 공개된 문헌으로, 출원과 상충하지 않으며 발명의 기초가 되는 원리나 이론을 이해하기 위해 인용된 문헌 “X” 특별한 관련이 있는 문헌. 해당 문헌 하나만으로 청구된 발명의 신구성 또는 진보성이 없는 것으로 본다. “Y” 특별한 관련이 있는 문헌. 해당 문헌이 하나 이상의 다른 문헌과 조합하는 경우로 그 조합이 당업자에게 자명한 경우 청구된 발명은 진보성이 없는 것으로 본다. “&” 동일한 대응특허문헌에 속하는 문헌																	
국제조사의 실제 완료일 2015년 03월 16일 (16.03.2015)	국제조사보고서 발송일 2015년 03월 16일 (16.03.2015)																
ISA/KR의 명칭 및 우편주소  대한민국 특허청 (302-701) 대전광역시 서구 청사로 189, 4동 (둔산동, 정부대전청사) 팩스 번호 ++82 42 472 7140	심사관 오세주 전화번호 +82-42-481-5596 																

국제조사보고서
대응특허에 관한 정보

국제출원번호

PCT/KR2014/011738

국제조사보고서에서 인용된 특허문헌	공개일	대응특허문헌	공개일
JP 2006-219393 A	2006/08/24	없음	
KR 10-2013-0096666 A	2013/08/30	없음	
JP 06-228554 A	1994/08/16	없음	
JP 2013-102059 A	2013/05/23	없음	