

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges
Eigentum

Internationales Büro

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum
22. Oktober 2015 (22.10.2015)



(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2015/158692 A1

(51) Internationale Patentklassifikation:
H01L 51/54 (2006.01)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2015/058032

(22) Internationales Anmeldedatum:
14. April 2015 (14.04.2015)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
14164796.6 15. April 2014 (15.04.2014) EP
14197511.0 11. Dezember 2014 (11.12.2014) EP

(71) Anmelder: CYNORA GMBH [DE/DE]; Werner-von-Siemens-Str. 2 - 6, 76646 Bruchsal (DE).

(72) Erfinder: VOLZ, Daniel; Roonstr. 7, 76137 Karlsruhe (DE). AMBROSEK, David; Raumerstr. 19, 10437 Berlin (DE).

(74) Anwalt: HOPPE, Georg J.; DARANi Anwaltskanzlei, Beuckestr. 20, 14163 Berlin (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): 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, KR, 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) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), europäisches (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).

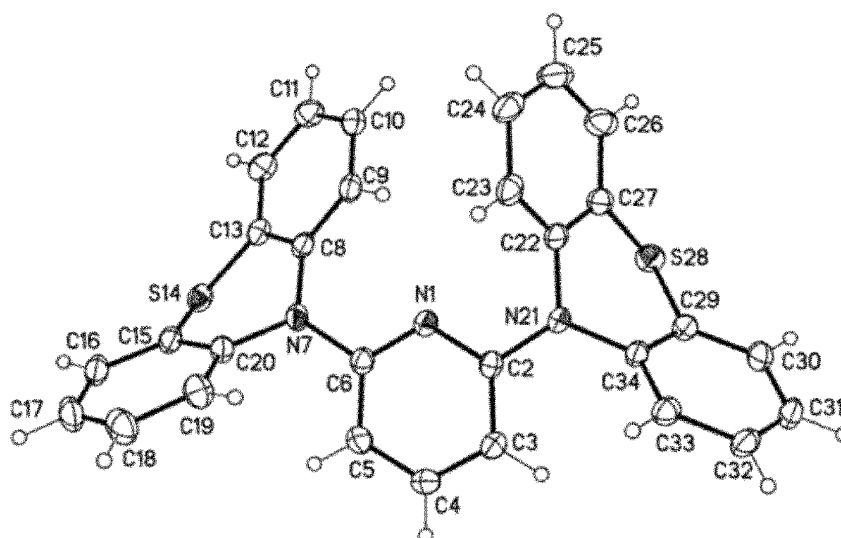
Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz 3)

(54) Title: HOST MATERIALS

(54) Bezeichnung : HOSTMATERIALIEN

Figur 2



(57) Abstract: The invention relates to the use of a molecule having a structure of formula (I) in electronic devices, wherein A represents an acceptor group and D1 and D2 represent donor groups with the structural formula 1a and 1b.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft die Verwendung eines Moleküls aufweisend eine Struktur der Formel 1 in elektronischen Vorrichtungen, wobei A eine Akzeptorgruppe und D1 und D2 Donorgruppen darstellen mit den Strukturformeln 1a und 1b.

Hostmaterialien

Die Erfindung betrifft die Verwendung von Molekülen der allgemeinen Formel 1 als Hostmaterialien in OLEDs (organischen lichtemittierenden Dioden) und anderen opto-elektronischen Bauelementen.

Einleitung

Die auf OLED (Organic Light Emitting Diodes) basierende Technologie hat sich in den letzten Jahren im Bereich von Beleuchtungs- und Displayapplikationen als kostengünstige und energieeffiziente Technik durchgesetzt. Entsprechende Produkte sind bereits heute kommerziell erhältlich und werden in verschiedensten Arten von opto-elektronischen Bauelementen eingesetzt.

In der Regel sind derartige Bauteile in Schichtstrukturen realisiert, welche überwiegend aus organischen Materialien bestehen. Zum besseren Verständnis ist Figur 1 ein vereinfachter Aufbau exemplarisch dargestellt. Herzstück solcher Bauteile ist die Emitterschicht, welche typischerweise zwischen einer Anode und einer Kathode angeordnet ist und die in der Regel aus einem Hostmaterial besteht, in welches die emittierenden Moleküle eingebettet sind. Weitere Schichten, wie die Lochinjektionsschicht, die Lochtransportschicht, die Elektronenleitschicht und die Zwischenschicht bewirken im Allgemeinen eine dramatisch verbesserte Effizienz der Bauteile. Bei Anlegen eines Stroms/einer Spannung treffen sich negative Ladungsträger (Elektronen) und positive Ladungsträger (Löcher), die zu sogenannten Exzitonen (= angeregte Zustände) rekombinieren. Die in den Exzitonen enthaltene Energie kann von den entsprechenden Emitttern in Form von Licht abgegeben werden, wobei man in diesem Fall von Elektrolumineszenz spricht. Einen Überblick über die Funktion von OLEDs findet sich beispielsweise bei H. Yersin, *Top. Curr. Chem.* 2004, 241, 1 und H. Yersin, „Highly Efficient OLEDs with Phosphorescent Materials“; Wiley-VCH, Weinheim, Germany, 2008.

Alle Materialien eines opto-elektronischen Bauelements müssen so gewählt werden, dass eine optimale Injektion der Ladungen (Löcher und Elektronen) von den Elektroden und Ausbildung der Exzitonen in der Emitterschicht ermöglicht wird. Die Entwicklung effektiver Hostmaterialien ist für die Produktion effizienter opto-elektronischer Bauelemente hierbei genau so wichtig wie die Entwicklung neuer Emitttermaterialien.

Hostmaterialien müssen eine effiziente Energieniveau-Nivellierung ermöglichen, um die Energieniveaus der verwendeten Elektroden stufenweise an die Energieniveaus der Emitttermoleküle anzupassen. Weiterhin sollten die verwendeten Hostmaterialien

idealerweise einen ausgeglichenen Ladungstransport (eine Ladungsträgerbalance von positiven und negativen Ladungsträgern) gewährleisten. Gängige Hostmaterialien, wie CBP, mCP, TPBi und TCTA sind jedoch nur in der Lage entweder bevorzugt Löcher oder bevorzugt Elektronen zu transportieren. Beim Einsatz solcher unipolaren Materialien findet die Ladungsträgerrekombination und Bildung der Exzitonen meist nahe der Grenzfläche zur Ladungstransport-Schicht statt. Diese räumliche Beschränkung kann bei wachsender Helligkeit oder Stromdichte zu einer Effizienz-Abnahme der optoelektronischen Bauteile („roll-off“) führen. Durch die schmale Rekombinationszone trägt außerdem nur ein geringer Teil der Moleküle zum Ladungstransport, zur Exzitonbildung und schließlich zur Lichtemission bei, wodurch das Bauteil keine optimale Betriebsdauer erreichen kann. Dieses Problem kann durch den Einsatz von ambipolaren Hosts für OLEDs in der Emissionsschicht umgangen werden. Dabei werden zum einen Donor- und Akzeptormoleküle als Mischungen eingesetzt (K. Goushi, K. Yoshida, K. Sato, C. Adachi, *Nat. Photonics* 2012, 6, 253–258), welche die Effizienz der Bauteile vor allem bei hohen Stromdichten nachhaltig verbessern. Allerdings führen die benötigten hohen Konzentrationen des zusätzlichen Ladungstransportmaterials häufig zu Phasentrennungen und dadurch zu Verschlechterungen der Langzeitstabilitäten der optoelektronischen Bauteile. Geeigneter sind hier sogenannte ambipolare Materialien, bei denen beide Funktionalitäten von ein und demselben Molekül erfüllt werden.

Als Lochtransportierende Einheiten (Donoren) der ambipolaren Moleküle werden vor allem Diarylamine oder Carbazol-Strukturen verwendet. Die hiermit hergestellten optoelektronischen Bauteile zeigen jedoch häufig Stabilitätsprobleme bzw. es ist eine geringe Langzeitstabilität festzustellen. Dies kann auf bekannte Degradationsmechanismen zurückgeführt werden, die auf der Abspaltung von Resten bei Diarylamin-Gruppen oder der Oligomerisierung/Knüpfung neuer Bindungen bei Verwendung von Carbazol-Gruppen beruhen. Die Eigenschaften der Bauteile werden durch diese Prozesse derart verändert, dass sich ihre Energieniveaus verschieben und es mittelfristig zu einer Zerstörung des Bauteils kommt. Durch Absättigung der reaktiven Positionen der Lochtransportierenden Einheiten, z. B. durch tert-Butylgruppen, wurde versucht, dieses Problem zu umgehen (F. So, D. Kondakov, *Ad. Mater.* 2010, 22, 3762-3777). Allerdings hat dieses Vorgehen den Nachteil, dass sich zum einen Parameter wie die Ladungsträgermobilität negativ verändern, was zu Morphologie-Problemen, insbesondere Phasenseparation also z. B. dem Auskristallisieren der Hostmaterialien und/oder der darin enthaltenen Emittermoleküle führen kann. Zum anderen können auch diese Schutzgruppen im Langzeitbetrieb der Bauteile abgespalten werden, was zu den eben beschriebenen Problemen führt.

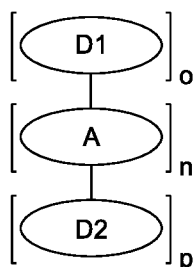
Der Erfindung lag die Aufgabe zu Grunde, neue ambipolare Hostmaterialien mit verbesserten Eigenschaften bereitzustellen.

Beschreibung

Es wurde überraschend gefunden, dass optoelektronische Bauelemente (optoelektronische Vorrichtungen), die organische Moleküle gemäß nachstehender Formel 1 enthalten, deutliche Verbesserungen gegenüber dem Stand der Technik aufweisen, insbesondere beim Einsatz als Matrixmaterialien für lumineszierende Emitter, aber auch bei Verwendung als Elektronentransportmaterial oder als Lochinjektionsmaterial oder als Lochblockiermaterial.

Die erfindungsgemäßen organischen Moleküle umfassen mindestens eine Akzeptoreinheit, also eine Einheit mit elektronenziehenden Eigenschaften, an die bis zu fünf, bevorzugt bis zu vier, besonders bevorzugt bis zu zwei Donoreinheiten, also Einheiten mit elektronenschiebenden Eigenschaften, kovalent gebunden sind. Bei den Donoreinheiten handelt es sich um sechs- oder fünfgliedrige Ringsysteme, wobei mindestens eine Donoreinheit sechsgliedrig sein muss. Je nach Akzeptoreinheit können an diese bis zu vier weitere Akzeptoreinheiten kovalent gebunden sein.

Die Erfindung betrifft die Verwendung organischer Moleküle der allgemeinen Formel 1, in einer optoelektronischen Vorrichtung, insbesondere in einer organischen Elektronlumineszenzvorrichtung



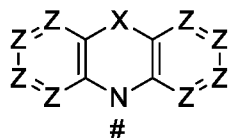
Formel 1

mit

A = eine Akzeptorgruppe mit elektronenziehenden Eigenschaften unabhängig voneinander ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Pyridin, Pyridazin, Pyrimidin, Pyrazin, Triazin, Oxazol, Thiazol, Imidazol, Pyrazol, Isoxazol, Isothiazol, 1,2,3-Triazol, 1,2,4-Triazol, 1,2,4-Oxadiazol, 1,2,4-Thiadiazol, Tetrazol, 1,2,3,4-Oxatriazol, 1,2,3,4-Thiatriazol, die mit einem oder mehreren Resten R^1 substituiert sein können, wobei zwei oder mehr Reste R^1 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können, $P(=O)R^1_2$, $P(=O)R^1$, $P(=S)R^1_2$, $P(=S)R^1$, $P(=Se)R^1_2$, $P(=Se)R^1$, SO_2 , Benzimidazol, Benzoxazol, Benzothiazol;

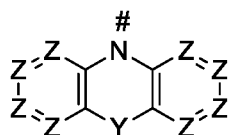
wobei gilt

D1 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1a;



Formel 1a

D2 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1b;



Formel 1b

wobei für die verwendeten Symbole und Indizes gilt:

n ist eine ganze Zahl zwischen 1 und 5;

o ist eine ganze Zahl zwischen 1 und 5;

p eine ganze Zahl zwischen 0 und 4;

wobei $o + p \leq 5$

X ist gleich oder verschieden eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Y ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Z ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR² oder N;

R¹ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff (-NR₂²) oder Sauerstoff- (-OR²) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R² ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Deuterium, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch), wobei mehrere R² nicht direkt kovalent miteinander verbunden sind;

R³ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR⁵, SR⁵ oder C(R⁵)₃;

R^5 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe;

und wobei die Verknüpfung mit A jeweils an der mit # gekennzeichneten Stelle in Form einer Einfachbindung stattfindet.

In einer alternativen Ausführungsform der Erfindung ist X eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen, O, NR^3 , $C=CR^3_2$, $C=NR^3$, SiR^3_2 , S, S(O), S(O)₂, BR^3 , PR^3 , $P(O)R^3$, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist Y eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen, O, NR^3 , $C=CR^3_2$, $C=NR^3$, SiR^3_2 , S, S(O), S(O)₂, BR^3 , PR^3 , $P(O)R^3$, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

Erfindungsgemäß ist auch die alternative Ausführungsform, in der R^1 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $B(OR^3)_2$, CHO, $C(=O)R^3$, $CR^3=C(R^3)_2$, CN, $C(=O)OR^3$, $C(=O)N(R^3)_2$, $Si(R^3)_3$, NO₂, $P(=O)(R^3)_2$, OSO_2R^3 , OR^3 , $S(=O)R^3$, $S(=O)_2R^3$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen ist, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^3 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-R^3C=CR^3-$, $-C\equiv C-$, $Si(R^3)_2$, C=O, C=S, $C=NR^3$, $-C(=O)O-$, $-C(=O)NR^3-$, NR^3 , $P(=O)(R^3)$, -O-, -S-, SO oder SO₂ ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO₂ ersetzt sein können, oder ein aromatisches Ringsystem mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, oder eine Aryloxygruppe mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R^1 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

In einer alternativen Ausführungsform ist R^2 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $B(OR^3)_2$, CHO, $C(=O)R^3$, $CR^3=C(R^3)_2$, CN, $C(=O)OR^3$, $C(=O)N(R^3)_2$, $Si(R^3)_3$, $N(R^3)_2$, NO_2 , $P(=O)(R^3)_2$, OSO_2R^3 , OR^3 , $S(=O)R^3$, $S(=O)_2R^3$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^3 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-R^3C=CR^3-$, $-C\equiv C-$, $Si(R^3)_2$, $C=O$, $C=S$, $C=NR^3$, $-C(=O)O-$, $-C(=O)NR^3-$, NR^3 , $P(=O)(R^3)$, $-O-$, $-S-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO_2 ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann.

In einer alternativen Ausführungsform ist R^3 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $B(OR^4)_2$, CHO, $C(=O)R^4$, $CR^4=C(R^4)_2$, CN, $C(=O)OR^4$, $C(=O)N(R^4)_2$, $Si(R^4)_3$, $N(R^4)_2$, NO_2 , $P(=O)(R^4)_2$, OSO_2R^4 , OR^4 , $S(=O)R^4$, $S(=O)_2R^4$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^4 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-R^4C=CR^4-$, $-C\equiv C-$, $Si(R^4)_2$, $C=O$, $C=S$, $C=Se$, $C=NR^4$, $-C(=O)O-$, $-C(=O)NR^4-$, NR^4 , $P(=O)(R^4)$, $-O-$, $-S-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO_2 ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^4 substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^4 substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R^3 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

R^4 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR^5 , SR^5 oder $C(R^5)_3$.

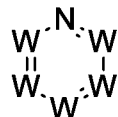
In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist R^4 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F oder ein aliphatischer, aromatischer oder heteroaromatischer organischer Rest mit 1 bis 20 C-Atomen, in dem auch ein oder mehrere H-Atome durch D oder F ersetzt sein können; dabei können zwei oder mehr Substituenten R^4 miteinander verknüpft sein und einen Ring bilden.

Die Strukturen der ambipolaren organischen Moleküle gemäß Formel 1 weisen, im Vergleich zu offenen Diarylsystemen bzw. Carbazol-artigen Systemen bei denen zentrale Fünfringe verwendet werden, eine erhöhte chemische und elektrochemische Stabilität auf. So werden die beiden in Diarylaminen verwendeten Arylreste miteinander verknüpft und ihre Abspaltung wird verhindert. Im Vergleich zu Materialien, die ausschließlich fünfgliedrige Ringsysteme enthalten, wird die Anzahl der reaktiven Positionen verringert bzw. bei ausschließlicher Verwendung von sechsgliedrigen Ringsystemen sogar komplett eliminiert. Die elektrochemische Stabilität verbessert sich vor allem durch die veränderten elektronischen Zustände. Das HOMO (highest occupied molecule orbital) von ambipolaren Molekülen ist auf der Donoreinheit lokalisiert, während das LUMO (lowest unoccupied molecule orbital) sich auf der Akzeptoreinheit befindet. So sitzt das HOMO bei literaturbekannten Verbindungen bevorzugt auf dem Fünfring. Dadurch wird der Zerfall solcher Moleküle begünstigt. Bei Vorhandensein eines Sechsrings liegt das HOMO aufgrund der niedrigeren Energie von beispielsweise Phenoxazin und Phenothiazin gegenüber Carbazol eher auf diesem (Figur 3). Die erhöhte Stabilität konnte für die erfindungsgemäßen organischen Moleküle durch Cyclovoltammetrie-Experimente bestätigt werden (Figur 4). Der Zerfall wird unterdrückt.

Durch das optionale Vorhandensein von fünfgliedrigen Einheiten in den erfindungsgemäßen organischen Molekülen können deren bekannte positive Eigenschaften, wie die gute Stapelung im amorphen Festkörper oder der gute Ladungstransport im Bauteil, weiterhin ausgenutzt werden.

Die erfindungsgemäßen organischen Moleküle gemäß Formel 1 weisen zudem eine hohe Triplett-Energie auf. Diese ist vor allem für die Kombination mit blauen Emittern vorteilhaft. Verursacht wird diese Eigenschaft durch die direkte Bindung von Donor- und Akzeptoreinheiten. Überraschend wurde dabei im Vergleich zu Molekülen des Stands der Technik eine signifikante Erhöhung der Triplet-Energie festgestellt. Bekannte Moleküle, bei denen die beiden Teile durch Brückeneinheiten miteinander verbunden sind, weisen deutlich geringere Triplett-Energien auf. Die Triplett-Energie ist insbesondere im Vergleich zu bereits bekannten Molekülen, bei denen Donor und Akzeptor über Spacereinheiten wie beispielsweise Phenylreste miteinander verknüpft sind, signifikant höher, sodass eine Verwendung der erfindungsgemäßen Moleküle in Kombination mit blauen und tiefblauen Emittern sowie solchen Emittern anderer Leuchtfarbe, die eine hohe Triplettenergie erfordern (etwa grün-emittierende TADF-Emitter). Ein Vergleich des erfindungsgemäßen Anknüpfungsmusters mit dem Anknüpfungsmuster des Standes der Technik ist in Beispiel 12 angegeben.

In einer bevorzugten Ausführungsform weist das erfindungsgemäß in einer optoelektronischen Vorrichtung, insbesondere in einer organischen Elektronlumineszenzvorrichtung zu verwendenden organische Molekül die Akzeptorgruppe A eine Struktur der Formel 2a auf und n ist gleich 1.

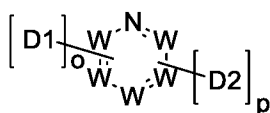


Formel 2a

mit

W ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR¹ oder N.

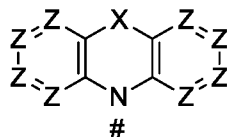
Somit weist das erfindungsgemäß verwendete organische Molekül in dieser Ausführungsform eine Struktur der Formel 2 auf.



Formel 2

mit

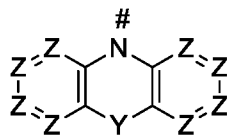
D1 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1a;



Formel 1a

und

D2 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1b;



Formel 1b

wobei für die verwendeten Symbole und Indizes gilt:

o ist eine ganze Zahl zwischen 1 und 5;

p eine ganze Zahl zwischen 0 und 4;

wobei $o + p \leq 5$;

X ist gleich oder verschieden eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Y ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

W ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR¹ oder N;

Z ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR² oder N;

R¹ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff (-NR₂²) oder Sauerstoff- (-OR²) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkinyll-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R² ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Deuterium, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkinyll-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R³ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR⁵, SR⁵ oder C(R⁵)₃;

R⁵ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe;

und wobei die Verknüpfung mit der Akzeptorgruppe W₅N jeweils an der mit # gekennzeichneten Stelle in Form einer Einfachbindung stattfindet.

In einer alternativen Ausführungsform der Erfindung ist X eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen, O, NR³, C=CR³₂, C=NR³, SiR³₂ S, S(O), S(O)₂, BR³, PR³, P(O)R³, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist Y eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen-

und Heteroarylen-Gruppen, O, NR^3 , $\text{C}=\text{CR}^3_2$, $\text{C}=\text{NR}^3$, SiR^3_2 , S, $\text{S}(\text{O})$, $\text{S}(\text{O})_2$, BR^3 , PR^3 , $\text{P}(\text{O})\text{R}^3$, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

Erfindungsgemäß ist auch die alternative Ausführungsform, in der R^1 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $\text{B}(\text{OR}^3)_2$, CHO, $\text{C}(\text{=O})\text{R}^3$, $\text{CR}^3=\text{C}(\text{R}^3)_2$, CN, $\text{C}(\text{=O})\text{OR}^3$, $\text{C}(\text{=O})\text{N}(\text{R}^3)_2$, $\text{Si}(\text{R}^3)_3$, NO_2 , $\text{P}(\text{=O})(\text{R}^3)_2$, OSO_2R^3 , OR^3 , $\text{S}(\text{=O})\text{R}^3$, $\text{S}(\text{=O})_2\text{R}^3$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen ist, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^3 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-\text{R}^3\text{C}=\text{CR}^3-$, $-\text{C}\equiv\text{C}-$, $\text{Si}(\text{R}^3)_2$, $\text{C}=\text{O}$, $\text{C}=\text{S}$, $\text{C}=\text{NR}^3$, $-\text{C}(\text{=O})\text{O}-$, $-\text{C}(\text{=O})\text{NR}^3-$, NR^3 , $\text{P}(\text{=O})(\text{R}^3)$, $-\text{O}-$, $-\text{S}-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO_2 ersetzt sein können, oder ein aromatisches Ringsystem mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, oder eine Aryloxygruppe mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R^1 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

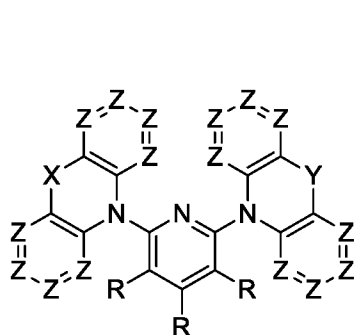
In einer alternativen Ausführungsform ist R^2 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $\text{B}(\text{OR}^3)_2$, CHO, $\text{C}(\text{=O})\text{R}^3$, $\text{CR}^3=\text{C}(\text{R}^3)_2$, CN, $\text{C}(\text{=O})\text{OR}^3$, $\text{C}(\text{=O})\text{N}(\text{R}^3)_2$, $\text{Si}(\text{R}^3)_3$, $\text{N}(\text{R}^3)_2$, NO_2 , $\text{P}(\text{=O})(\text{R}^3)_2$, OSO_2R^3 , OR^3 , $\text{S}(\text{=O})\text{R}^3$, $\text{S}(\text{=O})_2\text{R}^3$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^3 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-\text{R}^3\text{C}=\text{CR}^3-$, $-\text{C}\equiv\text{C}-$, $\text{Si}(\text{R}^3)_2$, $\text{C}=\text{O}$, $\text{C}=\text{S}$, $\text{C}=\text{NR}^3$, $-\text{C}(\text{=O})\text{O}-$, $-\text{C}(\text{=O})\text{NR}^3-$, NR^3 , $\text{P}(\text{=O})(\text{R}^3)$, $-\text{O}-$, $-\text{S}-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO_2 ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^3 substituiert sein kann.

In einer alternativen Ausführungsform ist R^3 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $B(OR^4)_2$, CHO, $C(=O)R^4$, $CR^4=C(R^4)_2$, CN, $C(=O)OR^4$, $C(=O)N(R^4)_2$, $Si(R^4)_3$, $N(R^4)_2$, NO_2 , $P(=O)(R^4)_2$, OSO_2R^4 , OR^4 , $S(=O)R^4$, $S(=O)_2R^4$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^4 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-R^4C=CR^4-$, $-C\equiv C-$, $Si(R^4)_2$, $C=O$, $C=S$, $C=Se$, $C=NR^4$, $-C(=O)O-$, $-C(=O)NR^4-$, NR^4 , $P(=O)(R^4)$, $-O-$, $-S-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO_2 ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R^4 substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R^4 substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R^3 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

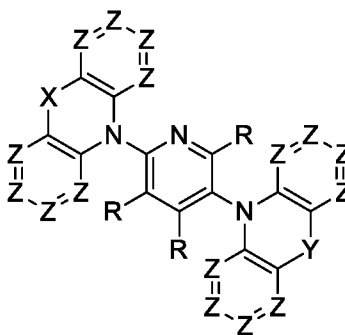
R^4 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR^5 , SR^5 oder $C(R^5)_3$.

In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist R^4 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F oder ein aliphatischer, aromatischer oder heteroaromatischer organischer Rest mit 1 bis 20 C-Atomen, in dem auch ein oder mehrere H-Atome durch D oder F ersetzt sein können; dabei können zwei oder mehr Substituenten R^4 miteinander verknüpft sein und einen Ring bilden.

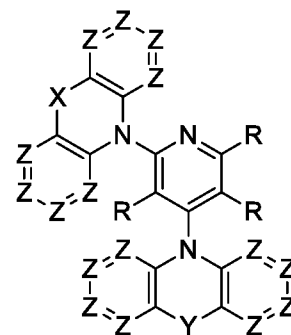
Die Erfindung betrifft in einer bevorzugten Ausführungsform die Verwendung eines organischen Moleküls in einer optoelektronischen Vorrichtung, insbesondere in einer organischen Elektronlumineszenzvorrichtung wobei das organische Molekül eine Struktur der Formeln 3a bis 3m aufweist.



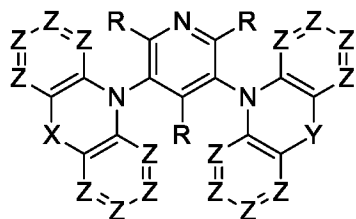
Formel 3a



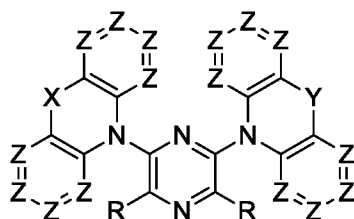
Formel 3b



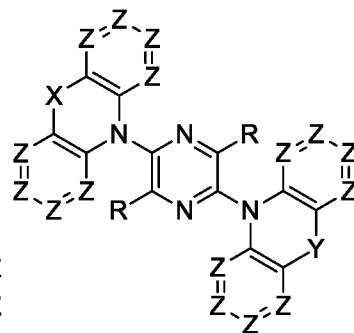
Formel 3c



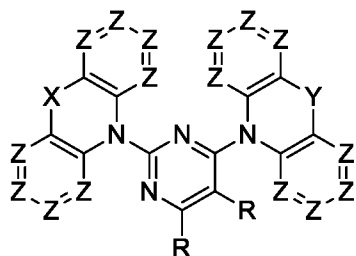
Formel 3d



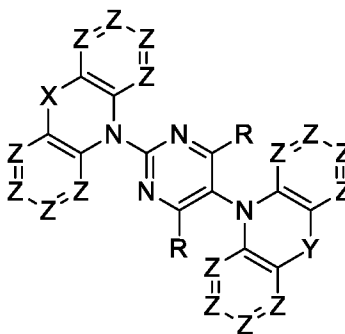
Formel 3e



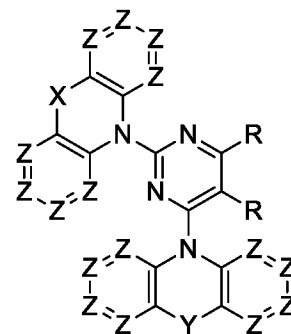
Formel 3f



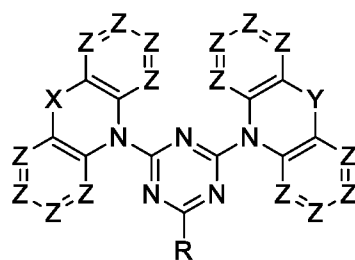
Formel 3g



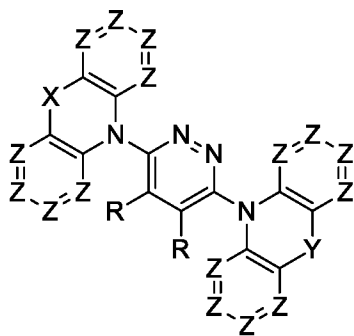
Formel 3h



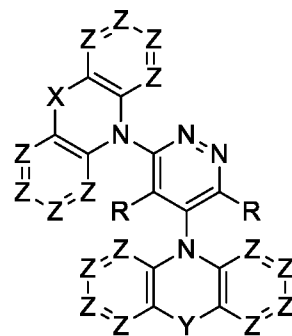
Formel 3i



Formel 3k



Formel 3l



Formel 3m

mit

X ist gleich oder verschieden eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Y ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Z ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR² oder N;

R ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff (-NR₂²) oder Sauerstoff- (-OR²) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkiny-

Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R^2 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Deuterium, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R^3 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR^5 , SR^5 oder $C(R^5)_3$;

R^5 ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe.

In einer alternativen Ausführungsform der Erfindung ist X eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen, O, NR^3 , $C=CR^3_2$, $C=NR^3$, SiR^3_2 , S, S(O), $S(O)_2$, BR^3 , PR^3 , $P(O)R^3$, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist Y eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente organische Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus substituierten und unsubstituierten Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen, O, NR^3 , $C=CR^3_2$, $C=NR^3$, SiR^3_2 , S, S(O), $S(O)_2$, BR^3 , PR^3 , $P(O)R^3$, wobei auch Kombinationen dieser Einheiten möglich sind (z.B. durch O unterbrochene Alkylen- (linear, verzweigt oder zyklisch), Alkenylen-, Alkinylen-, Arylen- und Heteroarylen-Gruppen).

Erfindungsgemäß ist auch die alternative Ausführungsform, in der R bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, $B(OR^3)_2$, CHO, $C(=O)R^3$, $CR^3=C(R^3)_2$, CN, $C(=O)OR^3$, $C(=O)N(R^3)_2$, $Si(R^3)_3$, NO_2 , $P(=O)(R^3)_2$, OSO_2R^3 , OR^3 , $S(=O)R^3$, $S(=O)_2R^3$, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen ist, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R^3 substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH_2 -Gruppen in den oben genannten Gruppen durch $-R^3C=CR^3-$, $-C\equiv C-$, $Si(R^3)_2$, C=O, C=S, $C=NR^3$, $-C(=O)O-$, $-C(=O)NR^3-$, NR^3 , $P(=O)(R^3)$, $-O-$, $-S-$, SO oder SO_2 ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen

durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO₂ ersetzt sein können, oder ein aromatisches Ringsystem mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R³ substituiert sein kann, oder eine Aryloxygruppe mit 6 bis 30 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R³ substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

In einer alternativen Ausführungsform ist R² bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, B(OR³)₂, CHO, C(=O)R³, CR³=C(R³)₂, CN, C(=O)OR³, C(=O)N(R³)₂, Si(R³)₃, N(R³)₂, NO₂, P(=O)(R³)₂, OSO₂R³, OR³, S(=O)R³, S(=O)₂R³, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thio-alkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R³ substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH₂-Gruppen in den oben genannten Gruppen durch -R³C=CR³-, -C≡C-, Si(R³)₂, C=O, C=S, C=NR³-, -C(=O)O-, -C(=O)NR³-, NR³, P(=O)(R³), -O-, -S-, SO oder SO₂ ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO₂ ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 30 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R³ substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R³ substituiert sein kann.

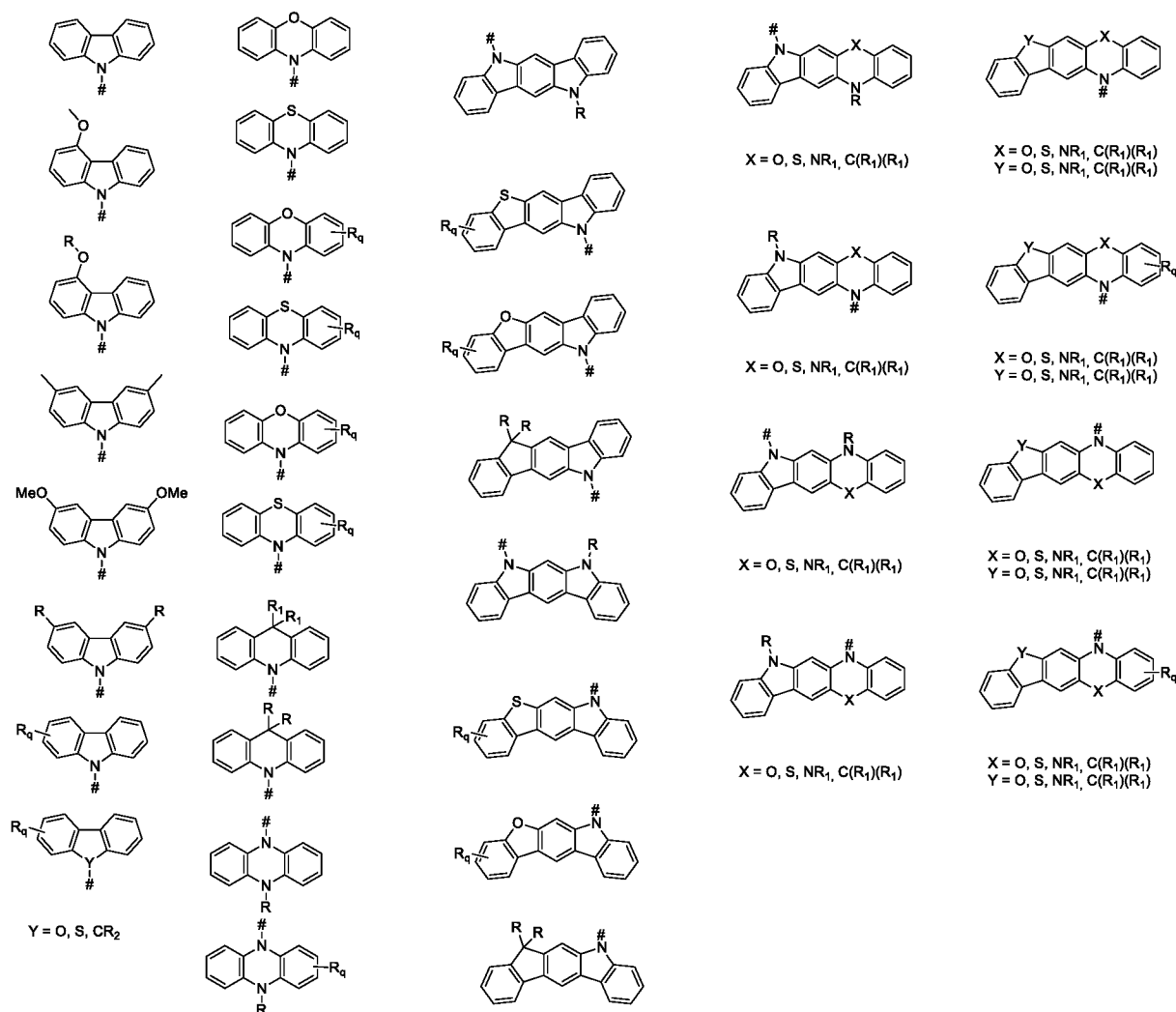
In einer alternativen Ausführungsform ist R³ bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F, Cl, Br, I, B(OR⁴)₂, CHO, C(=O)R⁴, CR⁴=C(R⁴)₂, CN, C(=O)OR⁴, C(=O)N(R⁴)₂, Si(R⁴)₃, N(R⁴)₂, NO₂, P(=O)(R⁴)₂, OSO₂R⁴, OR⁴, S(=O)R⁴, S(=O)₂R⁴, eine geradkettige Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 1 bis 20 C-Atomen oder eine verzweigte oder cyclische Alkyl-, Alkoxy- oder Thioalkylgruppe mit 3 bis 20 C-Atomen oder eine Alkenyl- oder Alkynylgruppe mit 2 bis 20 C-Atomen, wobei die oben genannten Gruppen jeweils mit einem oder mehreren Resten R⁴ substituiert sein können und wobei eine oder mehrere CH₂-Gruppen in den oben genannten Gruppen durch -R⁴C=CR⁴-, -C≡C-, Si(R⁴)₂, C=O, C=S, C=Se, C=NR⁴-, -C(=O)O-, -C(=O)NR⁴-, NR⁴, P(=O)(R⁴), -O-, -S-, SO oder SO₂ ersetzt sein können und wobei ein oder mehrere H-Atome in den oben genannten Gruppen durch D, F, Cl, Br, I, CN oder NO₂ ersetzt sein können, oder ein aromatisches oder heteroaromatisches Ringsystem mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, das jeweils durch einen oder mehrere Reste R⁴ substituiert sein kann, oder eine Aryloxy- oder Heteroaryloxygruppe mit 5 bis 60 aromatischen Ringatomen, die durch einen oder mehrere Reste R⁴ substituiert sein kann, wobei zwei oder mehr Reste R³ miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können.

R⁴ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR⁵, SR⁵ oder C(R⁵)₃.

In einer weiteren alternativen Ausführungsform ist R^4 bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, F oder ein aliphatischer, aromatischer oder heteroaromatischer organischer Rest mit 1 bis 20 C-Atomen, in dem auch ein oder mehrere H-Atome durch D oder F ersetzt sein können; dabei können zwei oder mehr Substituenten R^4 miteinander verknüpft sein und einen Ring bilden.

Beispiele für Donorgruppen D1 und D2 im Sinne der Erfindung:

= Anbindungsposition für Akzeptoren A; q gleich 1 bis 4; die Reste R und R_1 sind bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff ($-NR_2^2$) oder Sauerstoff ($-OR^2$) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

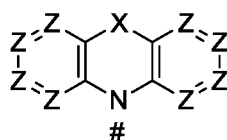


Beispiele für Akzeptorgruppe:

mit

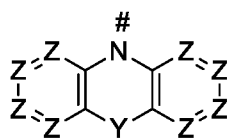
A = eine Akzeptorgruppe mit elektronenziehenden Eigenschaften unabhängig voneinander ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Pyridin, Pyridazin, Pyrimidin, Pyrazin, Triazin, Oxazol, Thiazol, Imidazol, Pyrazol, Isoxazol, Isothiazol, 1,2,3-Triazol, 1,2,4-Triazol, 1,2,4-Oxadiazol, 1,2,4-Thiadiazol, Tetrazol, 1,2,3,4-Oxatriazol, 1,2,3,4-Thiatriazol, die mit einem oder mehreren Resten R^1 substituiert sein können, wobei zwei oder mehr Reste R^1 miteinander verknüpft sein können und einen Ring bilden können, $P(=O)R^1_2$, $P(=O)R^1$, $P(=S)R^1_2$, $P(=S)R^1$, $P(=Se)R^1_2$, $P(=Se)R^1$, SO_2 , Benzimidazol, Benzoxazol, Benzothiazol;

D1 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1a;



Formel 1a

D2 = eine Donorgruppe mit elektronenschiebenden Eigenschaften, aufweisend eine Struktur der Formel 1b;



Formel 1b

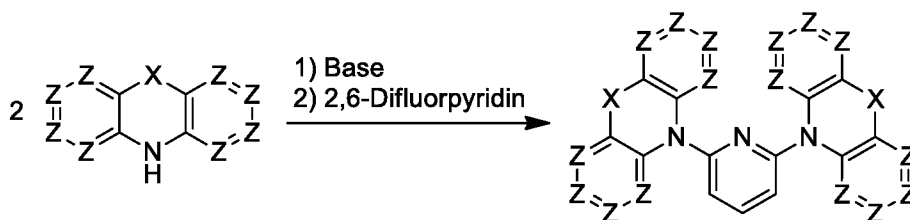
wobei die Verknüpfung mit A jeweils an der mit # gekennzeichneten Stelle in Form einer Einfachbindung stattfindet;

und wobei die weiteren Symbole die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Die Reaktion wird bevorzugter Weise unter Zugabe einer starken Base durchgeführt. Zur Darstellung der Akzeptoreinheiten $P(=O)R^1_2$ oder $P(=O)R^1$ wird die Reaktion in einer weiteren Ausführungsform in bevorzugter Weise unter darauffolgender Zugabe eines Oxidationsmittels unabhängig voneinander ausgewählt aus der Gruppe aus Wasserstoffperoxid, Wasserstoffperoxid-Harnstoff-Addukt, Sauerstoff oder Ozon durchgeführt. Zur Darstellung der Akzeptoreinheiten $P(=S)R^1_2$, $P(=S)R^1$, $P(=Se)R^1_2$ oder $P(=Se)R^1$ erfolgt zudem die weitere Umsetzung mit Schwefel oder Lawessons Reagenz bzw. mit Selen.

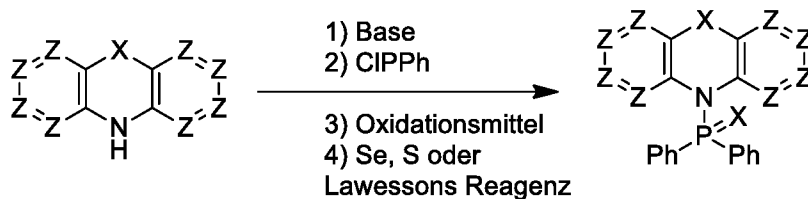
Beispielhaft lassen sich folgende zwei allgemeine Syntheserouten formulieren:

Variante 1:



Dieses Verfahren kommt so oder in vergleichbarer Art zum Einsatz, wenn Pyridin, Triazin, Pyrimidin, Benzimidazol, 1,2,4-oxadiazol, 1,2,4-triazol, oder 1,2,3-Triazol als Akzeptoreinheit A gewählt werden. Dem Fachmann ist hierbei bekannt, welche Substituenten an der Akzeptoreinheit jeweils zur Umsetzung mit der Donoreinheit geeignet sind.

Variante 2:



Dieses Verfahren kommt bis zu Schritt 3) zum Einsatz, wenn $P(=O)R^4_2$ oder $P(=O)R^4$ als Akzeptoreinheit A gewählt werden. Im Falle von $P(=S)R^4_2$, $P(=S)R^4$ bzw. $P(=Se)R^4_2$, $P(=Se)R^4$ werden alle vier Schritte durchgeführt. Dem Fachmann ist hierbei bekannt, welche Substituenten an der Akzeptoreinheit jeweils zur Umsetzung mit der Donoreinheit geeignet sind.

Die Erfindung betrifft in einem weiteren Aspekt die Verwendung eines organischen Moleküls der hierin beschriebenen Art in einer emittierenden Schicht als Matrixmaterial (Hostmaterial) für lumineszierende Emitter und/oder als Elektronentransportmaterial und/oder als Lochinjektionsmaterial und/oder als Lochblockiermaterial in einem optoelektronischen Bauelement.

In einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird das organische Molekül der hierin beschriebenen Art in einer emittierenden Schicht eines optoelektronischen Bauelementes, bevorzugt in Mischung mit mindestens einer weiteren Verbindung verwendet. Hierbei ist bevorzugt, dass das organische Molekül der hierin beschriebenen Art in der Mischung das Matrixmaterial ist.

In einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art entsprechend als Matrixmaterial für lumineszierende Emitter in einem optoelektronischen Bauelement eingesetzt.

Ein optoelektronisches Bauelement gemäß der vorliegenden Erfindung ist bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus:

- Organischen Licht-emittierenden Bauteilen (OLEDs),
- Licht-emittierenden elektrochemischen Zellen,
- OLED-Sensoren, insbesondere in nicht hermetisch nach außen abgeschirmten Gas- und Dampf-Sensoren,
- organischen Solarzellen,
- Organischen Feldeffekttransistoren,
- Organischen Lasern und
- Down-Konversions-Elementen.

Ein weiterer Erfindungsaspekt betrifft die Verwendung von Mischungen, enthaltend mindestens ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art und mindestens einen lumineszierenden Emitter, in einer optoelektronischen Vorrichtung (einem optoelektronischen Bauelement).

In einem weiteren Aspekt betrifft die Erfindung die Verwendung von Formulierungen (Zusammensetzungen) enthaltend mindestens ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art oder eine hier beschriebene Mischung und mindestens ein Lösemittel, in einer optoelektronischen Vorrichtung.

In einer Ausführungsform beträgt der Anteil des organischen Materials als Matrixmaterial in optischen lichtemittierenden Bauelementen, insbesondere in OLEDs, zwischen 50 % und 99 %.

In einem weiteren Aspekt betrifft die Erfindung ein optoelektronisches Bauelement aufweisend ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art. Hierbei enthält ein erfindungsgemäßes optoelektronisches Bauelement mindestens eine Schicht zwischen Anode und Kathode, die ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art beispielsweise als Matrixmaterial (Hostmaterial) für lumineszierende Emitter und/oder als Elektronentransportmaterial und/oder als Lochinjektionsmaterial und/oder als Lochblockiermaterial enthält. Hierbei kann das optoelektronische Bauelement ausgewählt sein aus der Gruppe bestehend aus organischem lichtemittierendem Bauelement, organischer Diode, organischer Solarzelle, organischem Transistor, organischer Licht-emittierender Diode, Licht-emittierender elektrochemischer Zelle, organischem Feldeffekttransistor und organischem Laser.

In einem weiteren Aspekt betrifft die Erfindung ein Verfahren zur Herstellung eines optoelektronischen Bauelements, wobei ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art verwendet wird.

Teil eines derartigen Verfahrens kann das Aufbringen eines erfindungsgemäßen organischen Moleküls auf einen Träger sein. Das Aufbringen kann optional durch Verdampfung im Vakuum oder nass-chemisch erfolgen.

Die hierfür gängigen Verfahren sind dem Fachmann bekannt und können von ihm ohne Probleme auf optoelektronische Bauelemente enthaltend ein organisches Molekül der hierin beschriebenen Art angewandt werden.

Die organischen Moleküle weisen bei erfindungsgemäßer Verwendung in optoelektronischen Bauteilen folgende überraschende Vorteile gegenüber dem Stand der Technik auf:

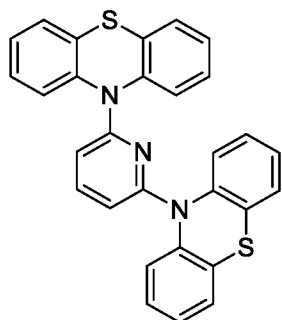
- a. Verbessert Ladungsträgermobilität im Bauteil.
- b. Hohe Effizienz der Bauteile.
- c. Hohe Stabilität der Bauteile.
- d. Hohe Lebensdauer der Bauteile.

Hier wird in erster Linie auf die Verwendung der erfindungsgemäßen organischen Moleküle in OLEDs und den entsprechenden Displays und Beleuchtungselementen verwiesen. Trotzdem ist es dem Fachmann ohne erfinderisches Zutun möglich, die organischen Moleküle der hierin beschriebenen Art auch für weitere Verwendungen in anderen optoelektronischen Bauelementen einzusetzen.

Durch die nachfolgenden Beispiele wird die Erfindung näher erläutert, ohne sie dadurch einzuschränken.

Beispiele

Beispiel 1: 2,6-Bis-(1-phenothiazinyl)-pyridin



2,6-Bis-N-phenothiazinoyl-pyridin. 1H-Phenothiazin (12.00 g, 60 mmol, 2 Äquiv.) wurde zusammen mit Natriumhydrid (2.52 g, 63 mmol, 2.1 Äquiv) unter Stickstoff portionsweise mit insgesamt 200 mL Dioxan gelöst. Die Zugabegeschwindigkeit wurde dabei an die Wasserstoffbildung angepasst um ein Überschäumen zu vermeiden. Nach vollständiger Zugabe wurde die Reaktion für 15 min bei r.t. gerührt und anschließend für 15 min unter Rückfluss erhitzt. Dabei bildete sich eine klare, gelbe Lösung, die stark unter UV-Licht fluoresziert (366 nm Anregung). 2,6-Difluorpyridin (3.45 g, 30 mmol) wurde tropfenweise zur Reaktionsmischung zugegeben. Dabei schwächte sich die Fluoreszenz unter UV-Licht merklich ab. Die Reaktionsmischung wurde für 30 min weiter unter Rückfluss erhitzt, auf Raumtemperatur abkühlen lassen und durch tropfenweise Zugabe von 10 mL Wasser unter Stickstoff gequencht. Die Reaktionsmischung wurde in 800 mL gesättigte Natriumchloridlösung gegeben und das Rohprodukt durch Absaugen abgetrennt. Der so erhaltene Feststoff wurde mit 400 mL Wasser gewaschen und am Vakuum getrocknet. Das Produkt wurde zwei Mal sublimiert (260 °C, 5×10^{-2} mbar) und anschließend aus Aceton umkristallisiert.

Farblose Kristalle (11.5 g, 81%). – ^1H NMR (500 MHz, Chloroform-*d*) δ 7.52 (dd, J = 8.0, 1.4 Hz, 4H), 7.43 (dd, J = 7.6, 1.6 Hz, 4H), 7.26 – 7.15 (m, 9H), 6.38 (d, J = 8.1 Hz, 2H) ppm. – ^{13}C NMR (126 MHz, CDCl_3) δ 155.62, 141.48, 138.77, 133.54, 128.16, 127.99, 126.96, 125.45, 101.39 ppm. – IR (ATR) 3050 (vw), 1704 (m), 1594 (w), 1572 (s), 1561 (s), 1476 (m), 1457 (s), 1420 (vs), 1342 (s), 1295 (s), 1274 (m), 1252 (m), 1222 (m), 1194 (m), 1171 (m), 1122 (m), 1085 (w), 1030 (w), 751 (vs), 725 (vs), 632 (m), 616 (m), 544 (m), 529 (w), 460 (m) cm^{-1} . – $\text{C}_{29}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{S}_2$ (473.61): ber. C 73.54, H 4.04, N 8.87 S 13.54 ; gef. C 73.79, H 4.10, N 8.87, S 13.79. $E_{\text{CV-HOMO}}$ = -5.10 eV. $E_{\text{CV-LUMO}}$ = -4.45 eV. Die hohe HOMO-Energie $E_{\text{CV-HOMO}}$ erlaubt eine vorteilhafte Verwendung zusammen mit für die Herstellung von optoelektronischen Vorrichtungen verfügbaren Emitttermaterialien.

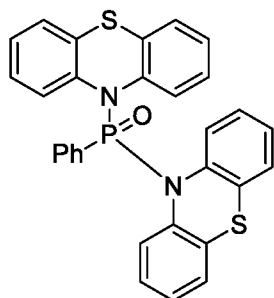
Die Kristallstruktur ist in Figur 2 gezeigt.

Die berechneten Grenzorbitale des Grundzustands sind in Figur 3 gezeigt.

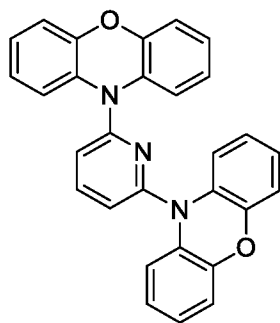
Das Cyclovoltammogramm ist in Figur 4 gezeigt.

Das Anregungs- und Emissionsspektrum eines Films ist in Figur 5 gezeigt.

Beispiel 2: Bis-N-phenothiazinenyl-phenyl-phosphinoxid



Beispiel 3: 2,6-Bis-N-phenoxazinoyl-pyridin

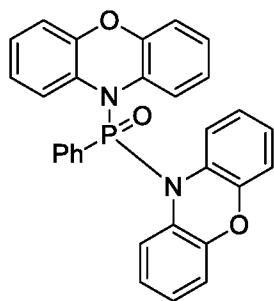


2,6-Bis-N-phenoxazinoyl-pyridin. Die Verbindung wurde analog zu Beispiel 1 aus 1H-Phenoxazin hergestellt. Die Ansatzgröße wurde dabei verdoppelt. Das Produkt wurde zwei Mal sublimiert (220 °C, 5E-2 mbar) und anschließend aus Aceton umkristallisiert. Gelbe Kristalle (81%). – ^1H NMR (500 MHz, Chloroform-*d*) δ = 7.78 (t, J = 7.9 Hz, 1H), 7.19 (d, J = 7.9 Hz, 2H), 6.97 – 6.79 (m, 16H) ppm. – ^{13}C NMR (126 MHz, Chloroform-*d*) δ = 154.9, 147.4, 141.0, 132.5, 123.7, 122.7, 118.7, 116.3, 115.4 ppm. – IR 2919 (vw), 1585 (m), 1558 (w), 1481 (s), 1435 (s), 1328 (s), 1292 (m), 1268 (vs), 1210 (s), 1153 (m), 1122 (m), 1041 (m), 993 (m), 922 (m), 863 (m), 844 (w), 741 (vs), 692 (m), 662 (m), 601 (w), 559 (vw), 449 (vw) cm^{-1} . – FAB-MS (3-NBA) m/z (%): 441 [M^+]. – HRMS $\text{C}_{29}\text{H}_{19}\text{O}_2\text{N}_3$: gef. 441.1474, ber. 441.1472.

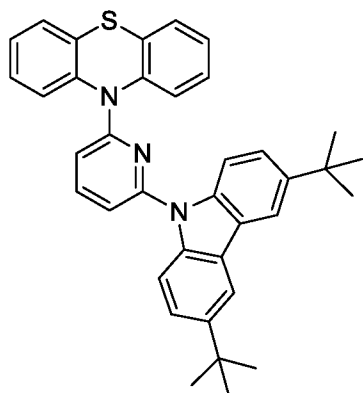
Das Anregungs- und Emissionsspektrum eines Films ist in Figur 6 gezeigt.

Die Kristallstruktur ist in Figur 7 dargestellt.

Beispiel 4: Bis-N-phenoxazinenyl-phenyl-phosphinoxid

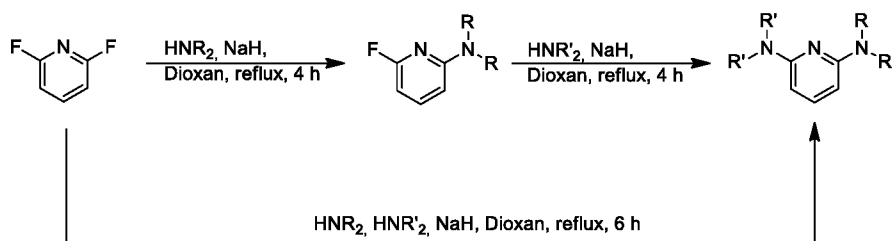


Beispiel 5: 2-N-phenothiazinyl-6-N-(3,6-bis-*t*Bu-carbazoyl)-pyridin



2-N-phenothiazinyl-6-N-(3,6-bis-*t*Bu-carbazoyl)-pyridin: Die Verbindung kann durch stufenweise Substitution oder einer Eintopf-Substitution dargestellt werden.

Unsymmetrische Substitution: Stufenweise Substitution



Unsymmetrische Substitution: per Eintopf-Substitution

Stufenweise Substitution: erster Substitutionsschritt:

Das Carbazolderivat (10 mmol, 1.00 Äquiv.) wird mit Natriumhydrid (60% mit Paraffin, 500 mg, 13 mmol, 1.3 Äquiv.) versetzt und unter Stickstoff portionsweise mit insgesamt 110 mL Dioxan gelöst. Die Zugabegeschwindigkeit wird dabei an die Wasserstoffbildung angepasst um ein Übersäumen zu vermeiden. Nach vollständiger Zugabe wurde die Reaktion für 15 min bei Raumtemperatur gerührt und anschließend für 15 min unter Rückfluss erhitzt. 2,6-Difluorpyridin (1.15 g, 10 mmol, 1.00 Äquiv.) wird tropfenweise zur Reaktionsmischung zugegeben. Dabei schwächt sich die Fluoreszenz unter UV-Licht merklich ab. Die Reaktionsmischung wird bis zu vollständigem Umsatz der Edukte (Reaktionskontrolle per HPLC, GC-MS oder DC; typischerweise 4 h) am Rückfluss erhitzt. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird überschüssige Base durch tropfenweise Zugabe von 10 mL Wasser unter Stickstoff gequencht. Die Reaktionsmischung wurde in 200 mL gesättigte

Natriumchloridlösung gegeben und das Rohprodukt durch Absaugen abgetrennt und mit Wasser (300 mL) sowie Methanol (60 mL) gewaschen. Der so erhaltene Feststoff wurde mit 200 mL heißem Toluol digeriert und der unlösliche Rückstand verworfen. Das Lösungsmittel wurde unter vermindertem Druck entfernt und das Produkt wurde mit Pentan (300 mL) und Diethylether (200 mL) gewaschen und am Vakuum getrocknet. Das Produkt wurde als beigefarbener Feststoff isoliert und in der Regel ohne weitere Aufreinigung weiter umgesetzt. Analysenreines Produkt konnte durch Vakuumsublimation bei 250 °C, 0.002 mbar beziehungsweise durch MPLC-Aufreinigung (Laufmittelgradient Cyclohexan – Dichlormethan) erhalten werden.

Stufenweise Substitution: zweiter Substitutionsschritt:

Die Synthese, die Substitution mit 1H-Phenothiazin erfolgte analog zum ersten Schritt. Die Aufreinigung erfolgte mittels MPLC (Laufmittelgradient Cyclohexan – Dichlormethan).

Eintopf-Synthese:

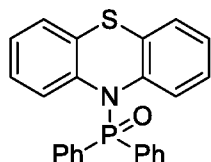
Eine 1:1 Mischung der beiden Verbindungen NHR_2 und NHR'_2 (20 mmol, 2.00 Äquiv.) wird mit Natriumhydrid (60% mit Paraffin, 1.00g, 26 mmol, 2.6 Äquiv.) versetzt und unter Stickstoff portionsweise mit insgesamt 250 mL Dioxan gelöst. Die Zugabegeschwindigkeit wird dabei an die Wasserstoffbildung angepasst um ein Übersäumen zu vermeiden. Nach vollständiger Zugabe wurde die Reaktion für 15 min bei r.t. gerührt und anschließend für 15 min unter Rückfluss erhitzt. 2,6-Difluorpyridin (1.15 g, 10 mmol, 1.00 Äquiv.) wird tropfenweise zur Reaktionsmischung zugegeben. Dabei schwächt sich die Fluoreszenz unter UV-Licht merklich ab. Die Reaktionsmischung wird bis zu vollständigem Umsatz der Edukte (Reaktionskontrolle per HPLC, GC-MS oder DC; typischerweise 6 h) am Rückfluss erhitzt. Nach Abkühlen auf Raumtemperatur wird überschüssige Base durch tropfenweise Zugabe von 10 mL Wasser unter Stickstoff gequenchet. Die Reaktionsmischung wurde in 200 mL gesättigte Natriumchloridlösung gegeben und das Rohprodukt durch Absaugen abgetrennt und mit Wasser (300 mL) sowie Methanol (60 mL) gewaschen. Der so erhaltene Feststoff wurde mit 200 mL heißem Toluol digeriert und der unlösliche Rückstand verworfen. Das Lösungsmittel wurde unter vermindertem Druck entfernt und das Produkt wurde mit Pentan (300 mL) und Diethylether (200 mL) gewaschen und am Vakuum getrocknet. Zur Aufreinigung wurde das Produkt durch mehrfache Umkristallisation bzw. in Einzelfällen durch Vakuumsublimation aufgereinigt.

Beigefarbenes Pulver (87%). ^1H NMR (500 MHz, Chloroform-*d*) δ = 8.15 (d, J = 2.0 Hz, 2H), 7.79 (dd, J = 7.9, 1.4 Hz, 2H), 7.74 – 7.61 (m, 3H), 7.52 (dd, J = 7.7, 1.5 Hz, 2H), 7.41 (dd, J = 8.7, 2.0 Hz, 2H), 7.36 – 7.19 (m, 5H), 1.54 (s, 18H) ppm. – ^{13}C NMR (126 MHz, Chloroform-*d*) δ = 156.7, 150.3, 143.6, 141.1, 139.6, 137.8, 133.5, 128.2, 128.1, 127.1,

126.0, 124.4, 123.6, 115.8, 112.0, 109.6, 105.6, 34.8, 32.0 ppm. – IR (ATR) 2951 (m), 1736 (s), 1568 (m), 1469 (m), 1429 (s), 1365 (s), 1307 (m), 1257 (m), 1227 (m), 1194 (m), 1162 (w), 1033 (w), 930 (w), 875 (w), 823 (w), 786 (m), 756 (m); 735 (m), 685 (w), 658 (w), 613 (w), 460 (w), 422 (vw) cm^{-1} . – FAB-MS (3-NBA) m/z (%): 538.3 $[\text{M}^+]$.

Das Cyclovoltammogramm ist in Figur 8 gezeigt

Beispiel 6: N-phenothiazinenyl-diphenyl-phosphinoxid



Beispiel 7: N-phenoxazinenyl-diphenyl-phosphinoxid



Beispiel 8: Quantenmechanische Berechnungen

Zur Bestimmung der HOMO-/LUMO-Lagen wurden Dichtefunktionaltheorie-Rechnungen (DFT) unter Einsatz des BP86-Funktionals und der „resolution-of-identity“-Näherung sowie des def2-SV(P)-Basissatzes durchgeführt. Für die numerische Integration wurde das m4 grid verwendet.

Beispiel 9: Cyclovoltammetrie

Cyclovoltammogramme von 10^{-3} molaren Lösungen der organischen Moleküle in Dichlormethan und Tetrabutylammoniumhexafluorophosphat (0.1 mol/l) als Leitelektrolyt wurden aufgenommen mit Hilfe eines Model 600D Series Electrochemical Analyzer mit Workstation (CH Instruments) bei einer Scanrate von 100 mV s^{-1} . Die Messungen wurden durchgeführt bei Raumtemperatur, unter Argon-Atmosphäre mit einer Dreielektroden-Anordnung (Arbeits- und Gegenelektrode: Pt-Wire. Referenzelektrode: Ag/AgCl) und kalibriert gegen $\text{FeCp}_2/\text{FeCp}_2^+$ als internem Standard. HOMO- und LUMO-Daten wurden korrigiert mittels Ferrocen als internem Standard gegen SCE und nach folgenden Formeln berechnet (B. D'Andrade *et al.*, Organic Electronics 2005, 6, 11.):

$$E_{\text{CV-HOMO}} = -(1.4 * 0.978 * (\text{Ox/V} - \text{Ferrocen/V}) + 4.6) \text{ eV}$$

$$E_{\text{CV-LUMO}} = -(1.19 * (\text{Red/V} - \text{Ferrocen/V}) + 4.78) \text{ eV}$$

Beispiel 10: OLED-Bauteil A

OLED-Bauteil A wurde gemäß dem generellen Aufbau (Figur 1) hergestellt.

Kathode	Al	100 nm
EIL	LiF	1 nm
ETL	TPBi	45 nm
EML	Emitter:Beispiel 1	30 nm
HTL	Poly-TPD	< 1 nm
HIL	V ₂ O ₅	25 nm
Anode	ITO	130 nm

Ein Glassubstrat mit einer 130 nm dicken, strukturierten ITO-Schicht (Anode) wurde mit einer 25 nm dicken V₂O₅-Schicht als HIL an Luft beschichtet. V₂O₅ wurde hierbei aus einer 1:50 Vol%-Lösung aus Isopropanol und Vanadium(V)oxitriisopropoxid (Alfa Aesar) hergestellt (weitere Informationen *Adv. Energy Mat.* 2011, 1, 377).

Die nächsten Schichten der OLED wurden in einer Stickstoffbox hergestellt. Als HTL diente poly-TPD (American Dye Source, ADS254BE). Poly-TPD wurde in einer 4 mg/ml-Chlorbenzollösung bei einer Geschwindigkeit von 1000 U/min aufgeschleudert. Anschließend wurde die Schicht bei 110 °C ausgeheizt und im Folgenden zwei Mal mit Chlorbenzol gespült.

Als EML diente eine Mischung aus Emitter (siehe Figur 10) und Host (Beispiel 1). Diese wurde im Verhältnis 3:7 in einer 8 mg/ml-Toluollösung bei 2000 U/min aufgeschleudert. Die Schichtdicke beträgt 30 nm. Nachdem Aufschleudern wurde die Schicht bei 80 °C für 8 Minuten getrocknet.

Die abschließenden Schichten wurden thermisch im Vakuum aufgedampft. Als ETL wurden 45 nm TPBi (Sensient ST2175.S), als EIL 1 nm LiF (Carl Roth) und als Kathode 100 nm Al (Sigma Aldrich) aufgedampft.

Das OLED-Bauteil A wurde standardmäßig mit Hilfe eines Botestsystems charakterisiert. Aus der Leuchtdichte-Strom-Spannungsmessung und dem Elektrolumineszenzspektrum wurden die externe Quanteneffizienz (EQE) zu 7,8 %, die Stromeffizienz (C_{eff}) zu 27 cd/A, und die Leistungseffizienz (P_{eff}) zu 21 lm/W berechnet.

Beispiel 11: Kristallstruktur von 2,6-Bis-N-phenothiazinyl-pyridin

Wie aus der in Figur 2 dargestellten Kristallstruktur hervorgeht, sind durch die direkte Anknüpfung die Donoreinheit Phenothiazin und der Pyridinrest gegeneinander verdrillt. Diese Verdrillung mündet in eine hohe Triplett-Energie, insbesondere im Vergleich mit Molekülen des Stands der Technik, bei denen die Verdrillung schwächer ausgeprägt ist bzw. Spacer zwischen Donor und Pyridin (oder einem anderen, geeigneten Akzeptor wie Pyrimidin oder Triazin oder anderen) verwendet werden.

Beispiel 12: Bestimmung der Triplett-Energie einiger erfindungsgemäßer Moleküle sowie Vergleich mit der Triplett-Energie von Molekülen des Stands der Technik

Für die Berechnung der Host-Moleküle wurde Dichtefunktionaltheorie (DFT) unter Verwendung des BP86-Funktionals (Becke, A. D. *Phys. Rev. A* 1988, 38, 3098–3100; Perdew, J. P. *Phys. Rev. B* 1986, 33, 8822–8827) und des def2-SV(P)-Basissatzes (Weigend, F.; Ahlrichs, R. *Phys. Chem. Chem. Phys.* 2005, 7, 3297–3305; Rappoport, D.; Furche, F. *J. Chem. Phys.* 2010, 133, 134105/1–134105/11) verwendet. Zur numerischen Integration kam das m4-Grid zum Einsatz und die resolution-of-identity-Näherung (RI) wurde in allen Rechnungen verwendet. (Häser, M.; Ahlrichs, R. *J. Comput. Chem.* 1989, 10, 104–111; Weigend, F.; Häser, M. *Theor. Chem. Acc.* 1997, 97, 331–340; Sierka, M.; Hogeekamp, A.; Ahlrichs, R. *J. Chem. Phys.* 2003, 118, 9136–9148) Die Grenzorbitale in diesem Beispiel wurden für die optimierten Grundzustandsgeometrien berechnet. Alle DFT-Rechnungen wurden mit dem Turbomole-Programmpaket (Version 6.5) durchgeführt. (TURBOMOLE V6.5 2013, a development of University of Karlsruhe and Forschungszentrum Karlsruhe GmbH, 1989–2007, TURBOMOLE GmbH, since 2007; available from <http://www.turbomole.com>)

Die Ergebnisse dieser Berechnungen sind in Figur 9 dargestellt.

Wie in Figur 7 anhand von Röntgenkristallografieergebnissen gezeigt wurde, ergibt sich durch das erfindungsgemäße direkte Verknüpfen der Erfindungsgemäßen sechsgliedrigen Donoreinheiten mit Akzeptoren wie Pyrimidin und Triazin aufgrund von sterischer Abstoßung eine relative Verdrillung dieser Einheiten. Dies verringert den Überlapp der Grenzorbitale HOMO und LUMO und sorgt für die gegenüber dem Stand der Technik vorteilhafte Erhöhung der Triplett-Energie.

Der Vergleich der Moleküle Molekül-DFT-1 und -2 aus diesem Beispiel (Figur 9) zeigt den Vorteil der erfindungsgemäßen Verknüpfung auf: 2 unterscheidet sich von 1 durch kurzkettenige, gespannte Alkylketten, mit denen Donor und Akzeptor verknüpft sind und teilweise in Konjugation gezwungen werden. Dies äußert sich in einer unvorteilhaften

Delokalisierung der Grenzorbitale über Donor und Pyridinrest und mündet in einer Erniedrigung der relevanten adiabatischen Triplett-Energie.

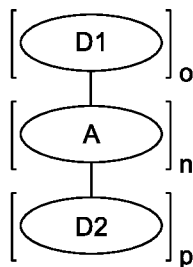
Die Moleküle Molekül-DFT-3 und -4 sind nicht erfindungsgemäß, sondern entsprechen dem Stand der Technik. Der Unterschied zu den erfindungsgemäßen Molekülen Molekül-DFT-5 und -6 besteht in einer zusätzlichen Spacereinheit. Dadurch sind für -3 und -4 jeweils auch Anteile des HOMOs auf dem Spacer, hier einer Phenyl-Gruppe, lokalisiert. In der Folge ergeben sich relativ niedrige adiabatische Triplett-Energien von 2.00 und 2.07 eV. Wird statt dessen wie durch diese Erfindung gelehrt ein erfindungsgemäßer Donor direkt an einen erfindungsgemäßen Akzeptor wie Triazin angeknüpft, so steigt im Vergleich dazu die adiabatische Triplett-Energie signifikant auf Werte von 2.64 bzw. 2.58 eV an. Damit ergibt sich für diesen Fall durch die Verwendung der erfindungsgemäßen Verknüpfung eine wünschenswerte Erhöhung der Triplett-Energie um 24 % gegenüber dem bisherigen Stand der Technik.

Figuren

- Figur 1 Schematischer Aufbau einer OLED. Die Vorrichtung umfasst mindestens eine Anode, eine Kathode und eine Emitterschicht.
- Figur 2 Kristallstruktur von 2,6-Bis-N-phenothiazinyl-pyridin.
- Figur 3 Berechnete Grenzorbitale des Grundzustands der Verbindung des Beispiels 1.
- Figur 4 Cyclovoltammogramm der Verbindung des Beispiels 1. Es finden ausschließlich reversible Prozesse statt.
- Figur 5 Anregungs- und Emissionsspektrum eines Filmes der Verbindung des Beispiels 1 (pur gelöst in Toluol) (Anregung bei 250 nm).
- Figur 6 Anregungs- und Emissionsspektrum eines Filmes gemäß Beispiel 3 (pur gelöst in Toluol, Anregung bei 320 nm).
- Figur 7 Kristallstruktur von 2,6-Bis-N-phenoxazinoyl-pyridin.
- Figur 8 Cyclovoltammogramm der Verbindung des Beispiels 5.
- Figur 9 DFT-Ergebnisse für Beispiel 1 sowie die hypothetischen Moleküle DFT-1 bis DFT-6.
- Figur 10 Emitterstruktur (in Kombination mit erfindungsgemäßen Molekülen getestet).

Ansprüche

1. Verwendung eines Organischen Moleküls, aufweisend eine Struktur der Formel 1, in einer elektronischen Vorrichtung:

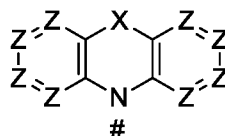


Formel 1

mit

A = eine Gruppe, unabhängig voneinander ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Pyridin, Pyridazin, Pyrimidin, Pyrazin, Triazin, Oxazol, Thiazol, Imidazol, Pyrazol, Isoxazol, Isothiazol, 1,2,3-Triazol, 1,2,4-Triazol, 1,2,4-Oxadiazol, 1,2,4-Thiadiazol, Tetrazol, 1,2,3,4-Oxatriazol, 1,2,3,4-Thiatriazol, die optional mit einem oder mehreren Resten R^1 substituiert sind, wobei optional zwei oder mehr Reste R^1 miteinander verknüpft sind und einen Ring bilden, $P(=O)R^1_2$, $P(=O)R^1$, $P(=S)R^1_2$, $P(=S)R^1$, $P(=Se)R^1_2$, $P(=Se)R^1$, SO_2 , Benzimidazol, Benzoxazol und Benzothiazol;

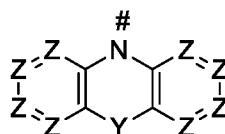
D1 = eine Gruppe aufweisend eine Struktur der Formel 1a;



Formel 1a

und

D2 = eine Gruppe aufweisend eine Struktur der Formel 1b;



Formel 1b

wobei für die verwendeten Symbole und Indizes gilt:

- n ist eine ganze Zahl zwischen 1 und 5;
- o ist eine ganze Zahl zwischen 1 und 5;
- p eine ganze Zahl zwischen 0 und 4;

wobei $o + p \leq 5$;

X ist gleich oder verschieden eine bivalente Brücke ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ und B(R³);

Y ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

Z ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR² oder N;

R¹ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff (-NR₂²) oder Sauerstoff- (-OR²) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl- Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

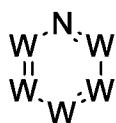
R² ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Deuterium, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkynyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);

R³ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR⁵, SR⁵ oder C(R⁵)₃;

R⁵ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe;

und wobei die Verknüpfung mit A jeweils an der mit # gekennzeichneten Stelle in Form einer Einfachbindung stattfindet.

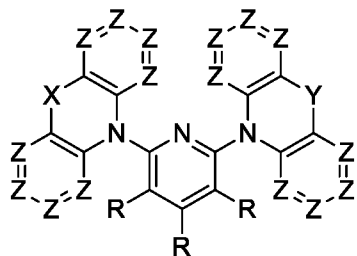
2. Verwendung nach Anspruch 1, wobei A eine Struktur der Formel 2a aufweist und n gleich 1 ist:



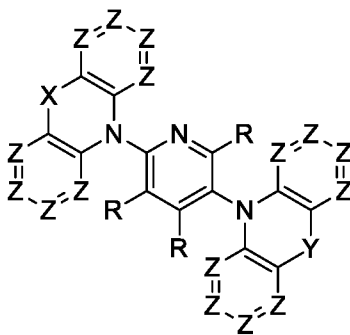
Formel 2a

wobei W bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR¹ oder N ist.

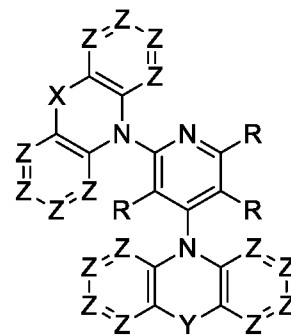
3. Verwendung nach Anspruch 1 oder 2, wobei das organische Molekül eine Struktur der Formeln 3a bis 3m aufweist:



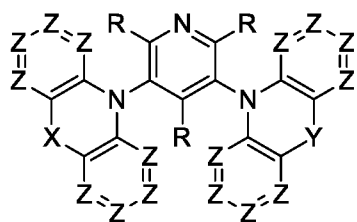
Formel 3a



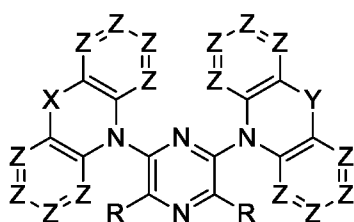
Formel 3b



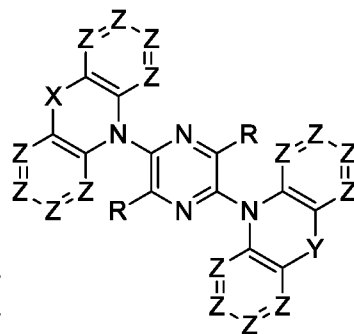
Formel 3c



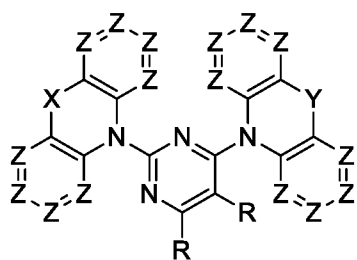
Formel 3d



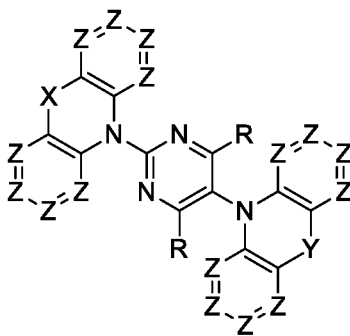
Formel 3e



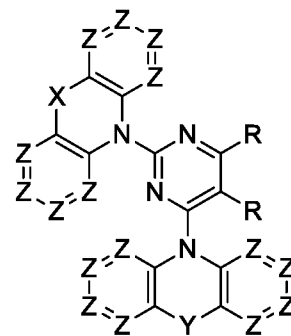
Formel 3f



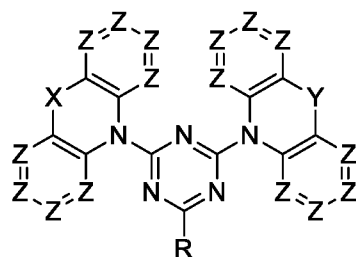
Formel 3g



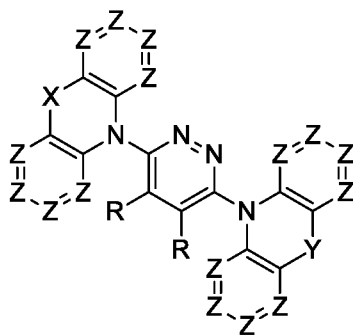
Formel 3h



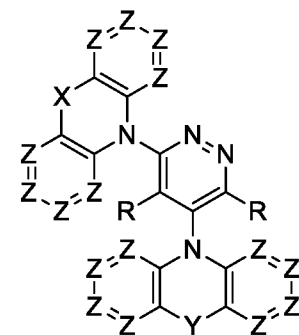
Formel 3i



Formel 3k



Formel 3l



Formel 3m

mit

X ist gleich oder verschieden eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);

- Y ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden eine kovalente Einfachbindung oder eine bivalente Brücke ausgewählt aus O, S, S=O, SO₂, Se, Se=O, SeO₂, C(R³)₂, C=NR³, C=C(R³)₂, Si(R³)₂, N(R³), P(R³), P(=O)R³ oder B(R³);
- Z ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden CR² oder N;
- R ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Halogen, Deuterium, Gruppen, die über Stickstoff (-NR₂²) oder Sauerstoff- (-OR²) gebunden sind, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkinyl- Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);
- R² ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, Deuterium, Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl-, Alkenyl-, Alkinyl-Gruppen oder substituierte Alkyl- (linear, verzweigt oder zyklisch), Heteroalkyl-, Aryl-, Heteroaryl- und Alkenyl-Gruppen mit Substituenten wie Halogene oder Deuterium, Alkylgruppen (linear, verzweigt oder zyklisch);
- R³ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden H, D, OR⁵, SR⁵ oder C(R⁵)₃;
- R⁵ ist bei jedem Auftreten gleich oder verschieden Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe.

4. Verwendung nach Anspruch 1 bis 3, wobei es sich bei der elektronischen Vorrichtung um ein optoelektronisches Bauelement, insbesondere um eine organische Elektrolumineszenzvorrichtung, handelt und das organische Molekül in einer emittierenden Schicht, bevorzugt als Matrixmaterial insbesondere für lumineszierende Emittier und/oder als Elektronentransportmaterial und/oder als Lochinjektionsmaterial und/oder als Lochblockiermaterial eingesetzt wird.

5. Verwendung nach Anspruch 4, wobei das optoelektronische Bauelement ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus:

- Organischen Licht-emittierenden Bauteilen (OLEDs),
- Licht-emittierenden elektrochemischen Zellen,
- OLED-Sensoren, insbesondere in nicht hermetisch nach außen abgeschirmten Gas- und Dampf-Sensoren,
- organischen Solarzellen,
- Organischen Feldeffekttransistoren,
- Organischen Lasern und
- Down-Konversions-Elementen.

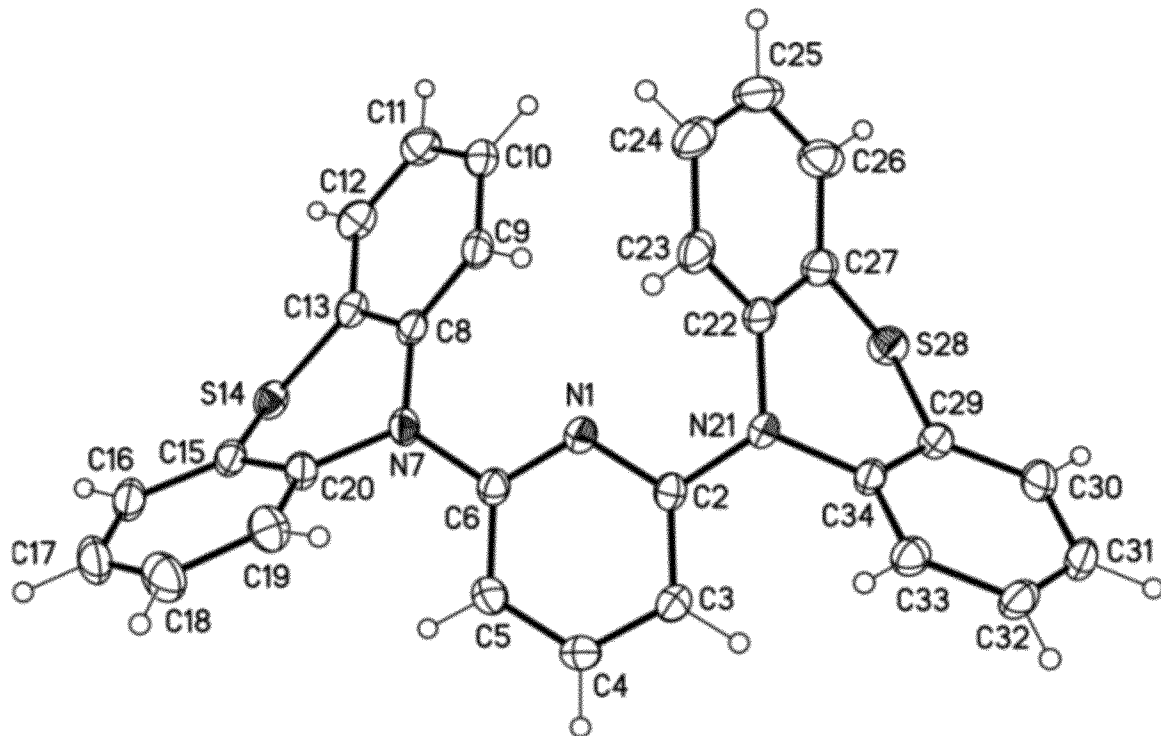
6. Verwendung nach Anspruch 1 bis 5, wobei das organische Molekül in einer Mischung enthaltend mindestens ein organisches Molekül und mindestens einen lumineszierenden Emitter eingesetzt wird.
7. Verwendung nach Anspruch 1 bis 6, wobei das organische Molekül in einer Formulierung enthaltend mindestens ein organisches Molekül und mindestens ein Lösemittel und optional mindestens einen lumineszierenden Emitter verwendet wird.
8. Optoelektronisches Bauelement, aufweisend ein Organisches Molekül der Formel 1.
9. Optoelektronisches Bauelement nach Anspruch 8, wobei das organische Molekül in einer emittierenden Schicht eingesetzt ist, bevorzugt als Matrixmaterial, insbesondere für lumineszierende Emitter und/oder Elektronentransportmaterial und/oder als Lochinjektionsmaterial und/oder als Lochblockiermaterial.
10. Verfahren zur Herstellung eines optoelektronischen Bauelements, wobei ein organisches Molekül nach der Formel I verwendet wird.
11. Verfahren nach Anspruch 10, wobei das organische Molekül auf einen Träger aufgebracht wird.
12. Verfahren nach Anspruch 11, wobei das Aufbringen nass-chemisch erfolgt.
13. Verfahren nach Anspruch 11, wobei das Aufbringen durch Verdampfung im Vakuum erfolgt.
14. Verfahren nach Anspruch 10 bis 13, dadurch gekennzeichnet, dass mindestens eine Schicht des Bauelements beschichtet wird
 - mit einem Sublimationsverfahren,
 - mit einem OVPD (Organic Vapour Phase Deposition) Verfahren,
 - mit Hilfe einer Trägergassublimation,
 - aus einer Lösung oder
 - mit einem Druckverfahren.

Figuren

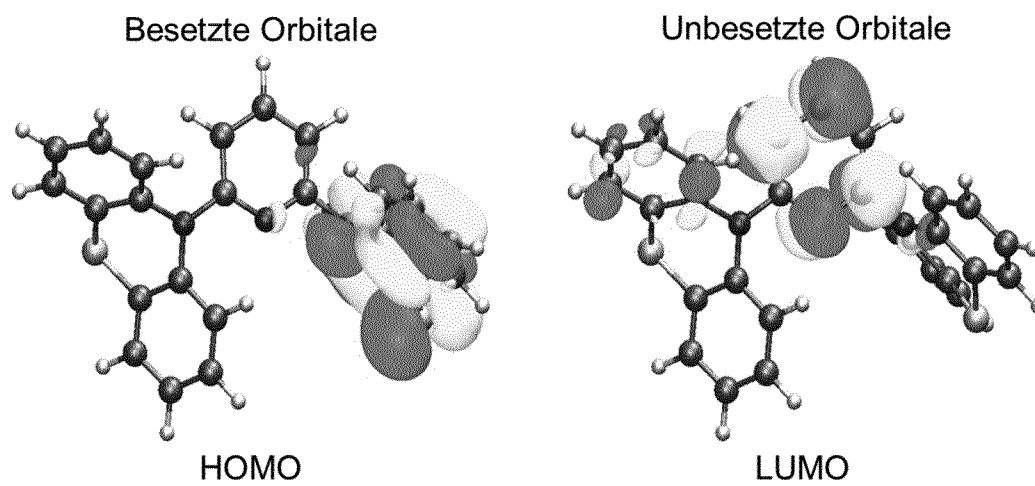
Figur 1

Kathode
Elektroneninjectionsschicht EIL
Lochblockierschicht HBL / Elektronenleitschicht ETL
Dotierte Emitterschicht EML
Lochtransportschicht HTL / Elektronenblockierschicht EBL
Lochinjektionsschicht HIL
Anode
Trägermaterial Glas

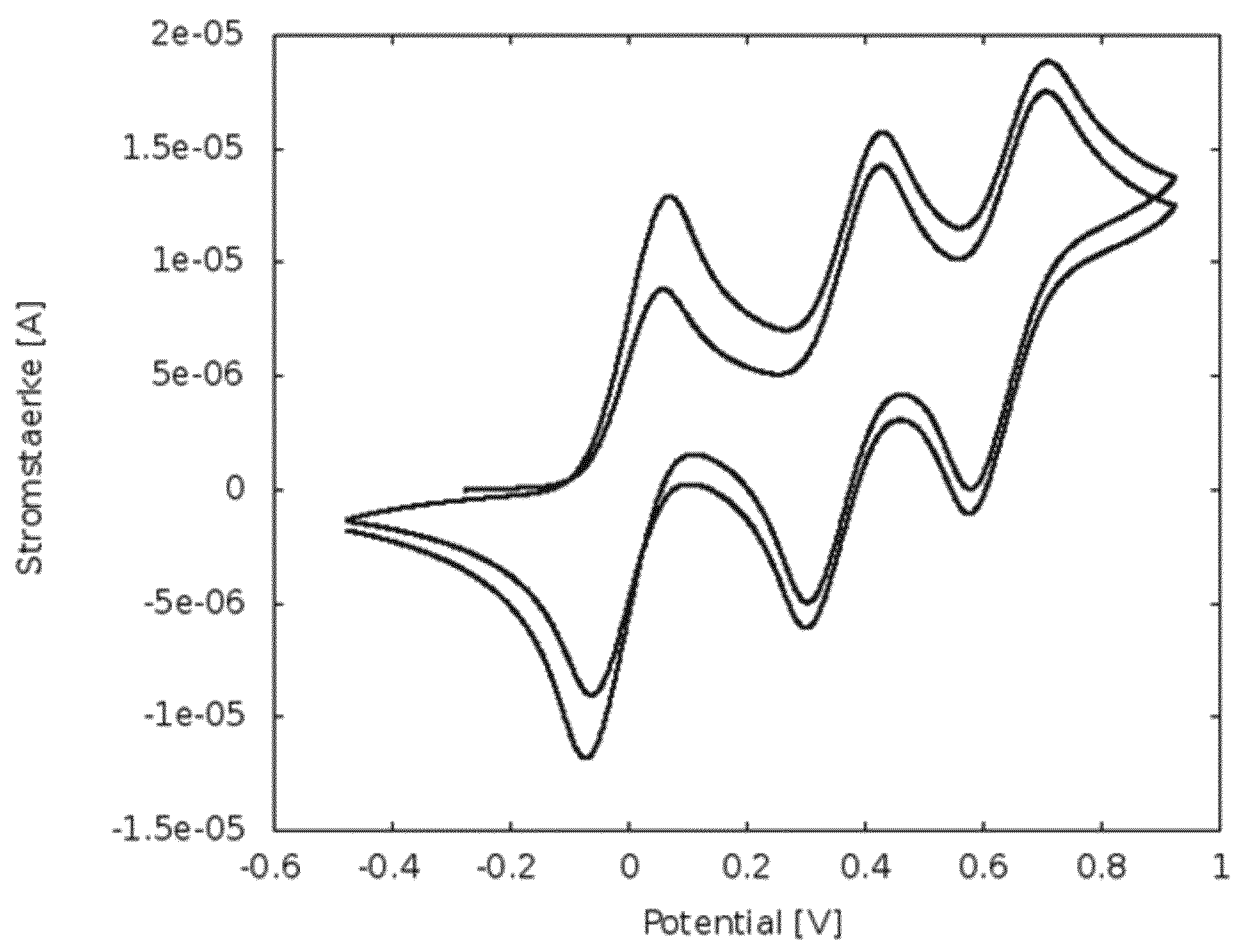
Figur 2



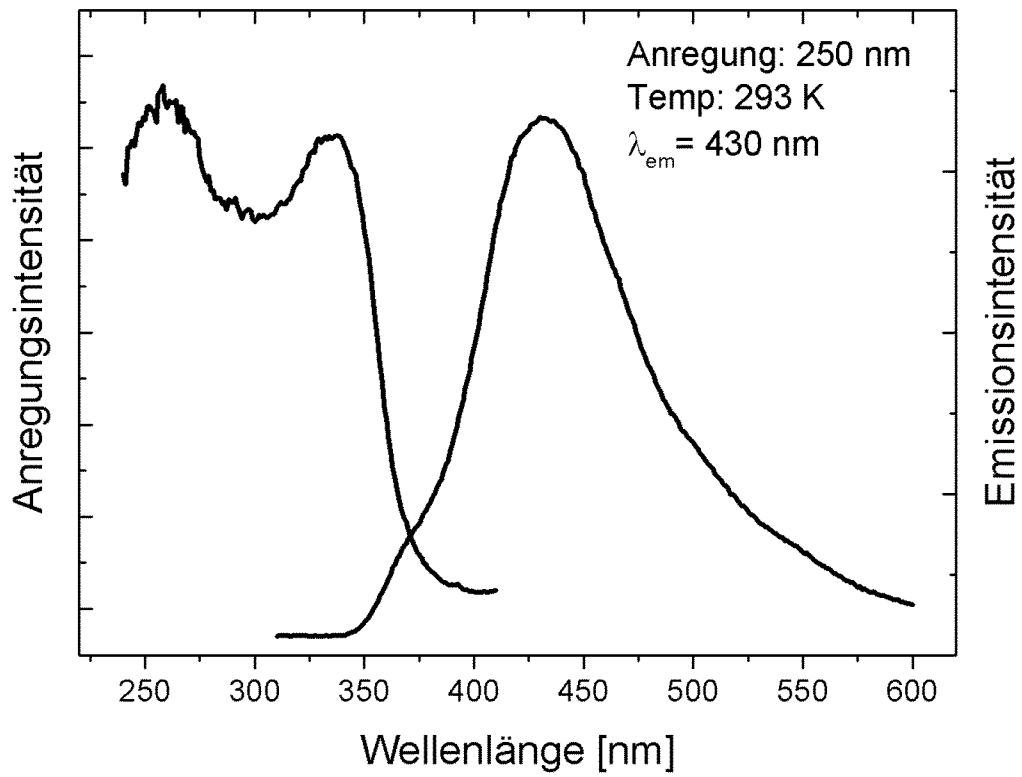
Figur 3



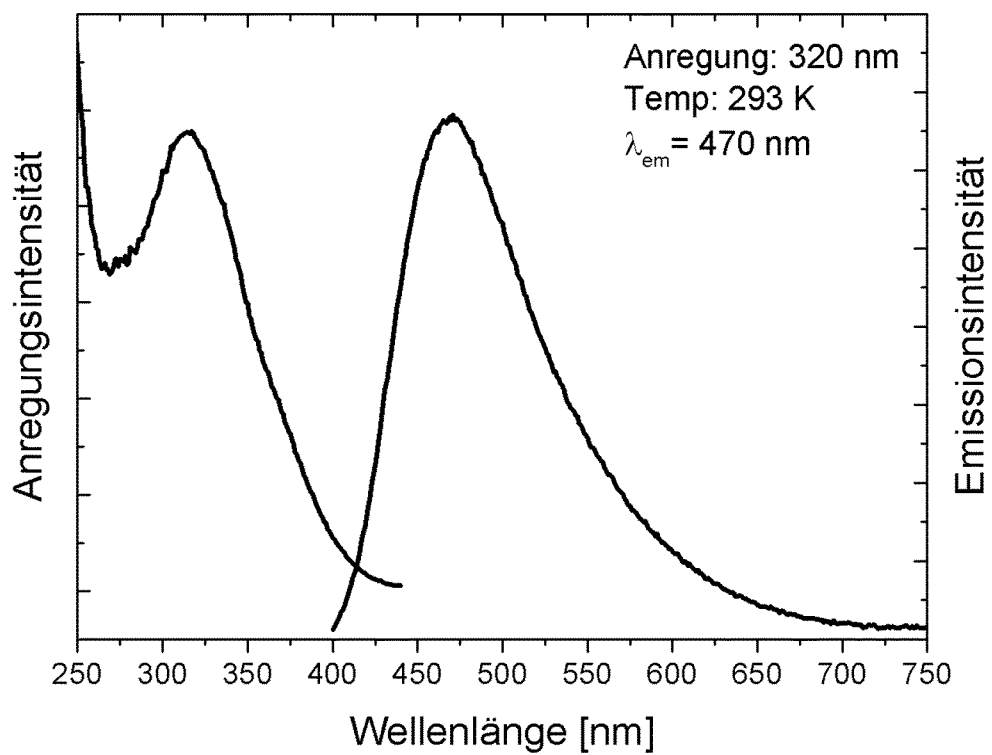
Figur 4



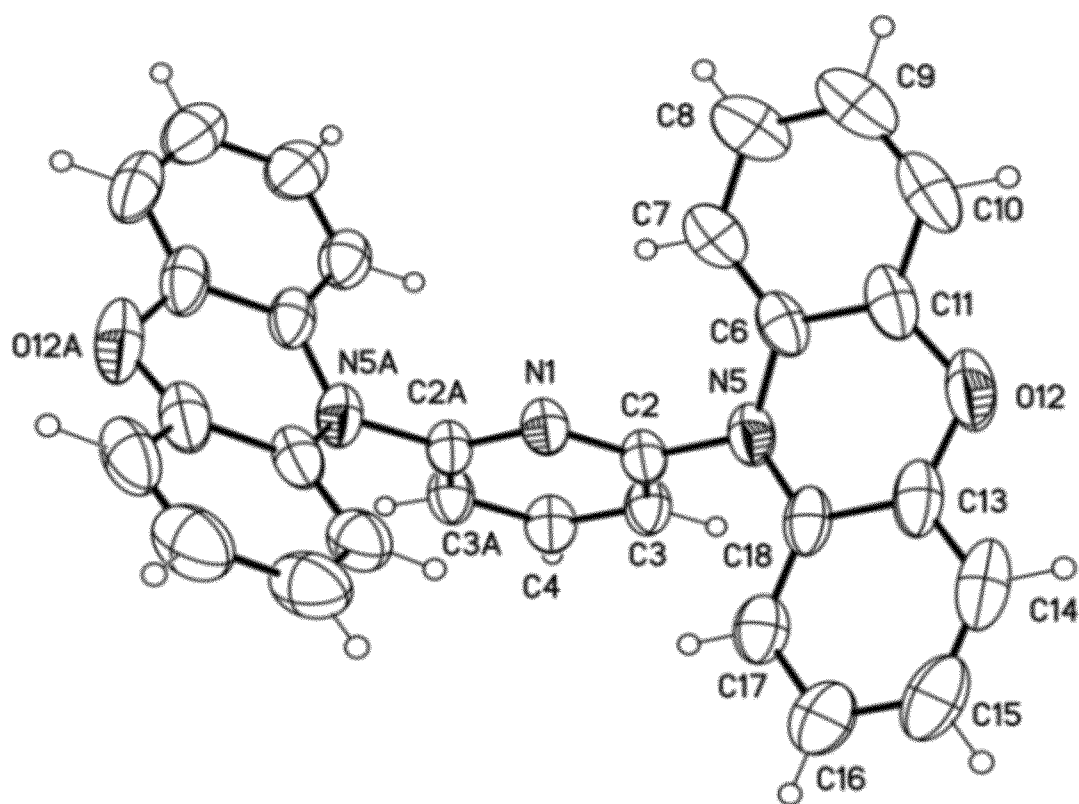
Figur 5



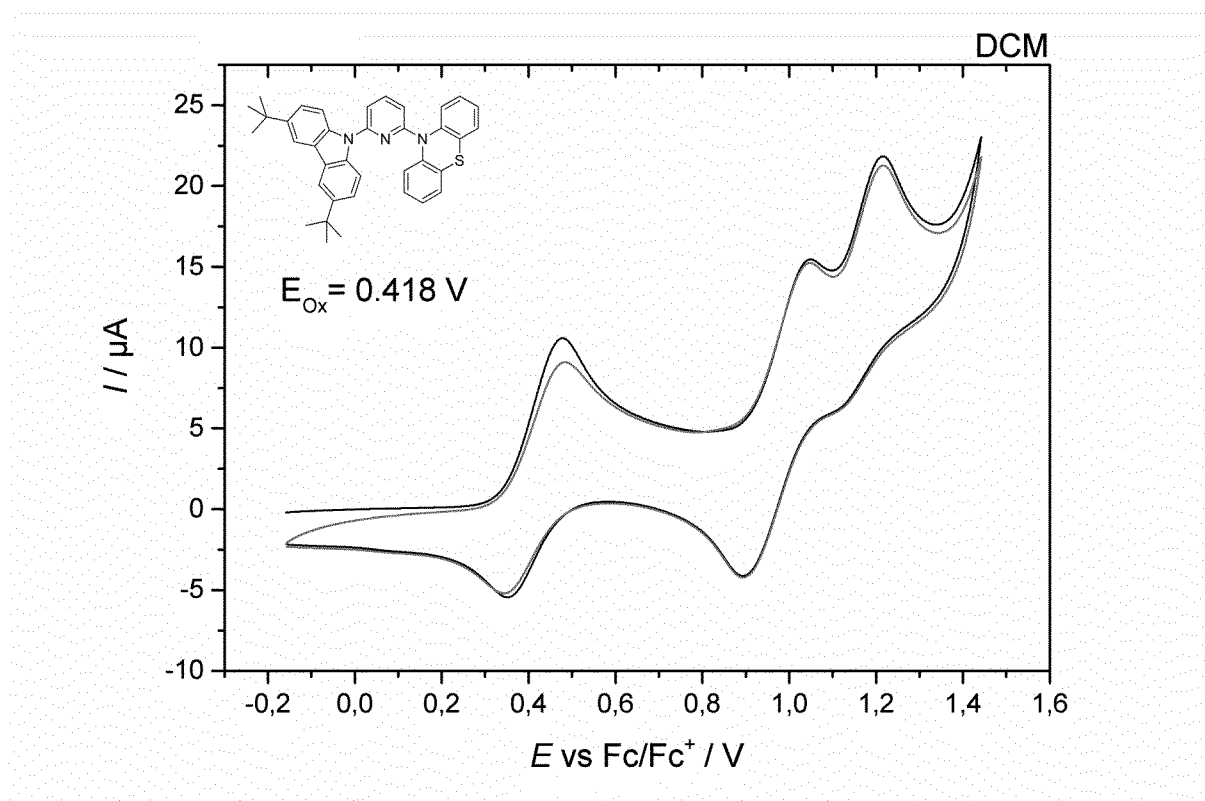
Figur 6



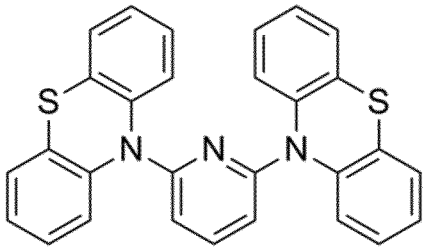
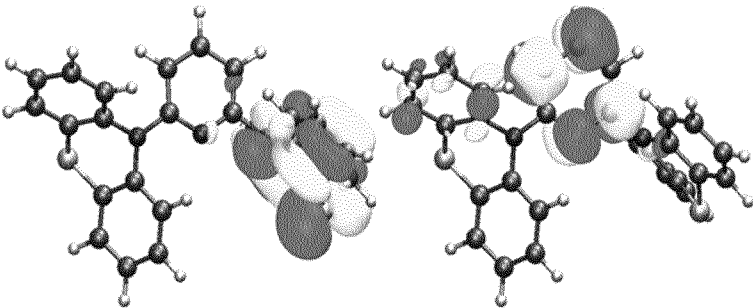
Figur 7

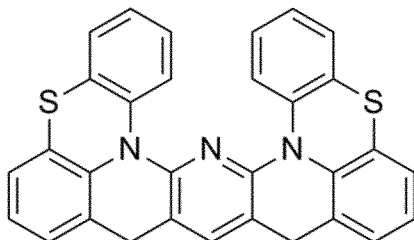
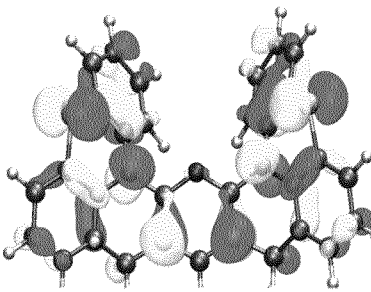
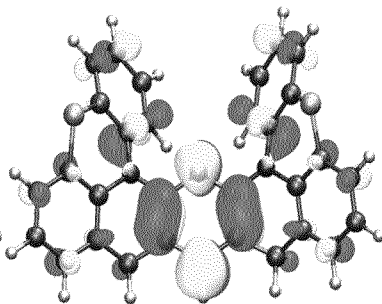
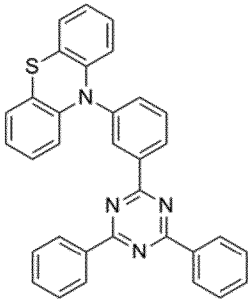
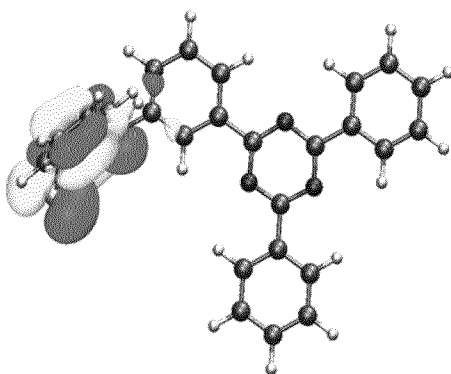
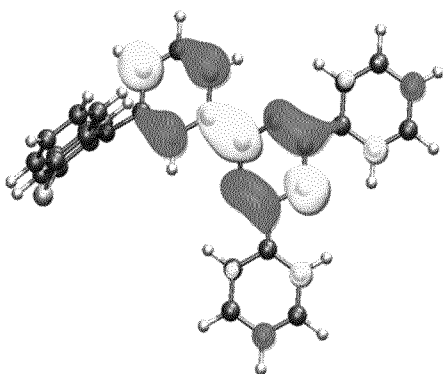
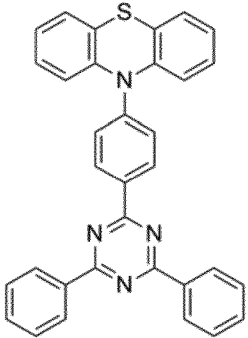
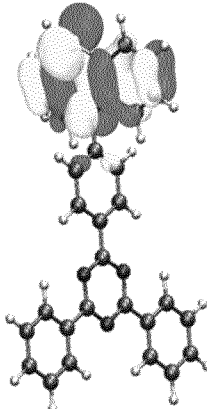
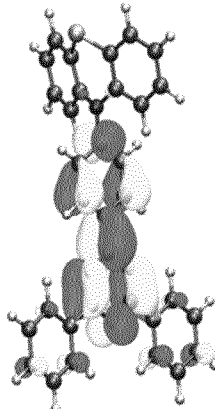


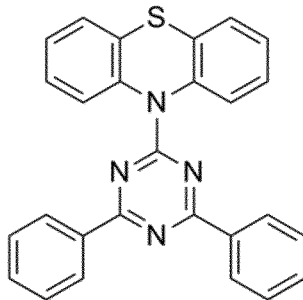
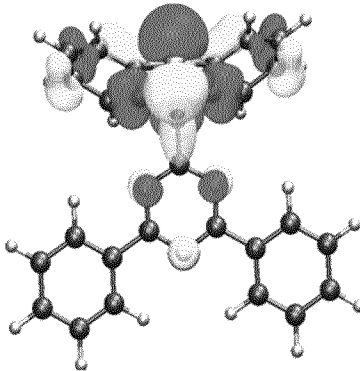
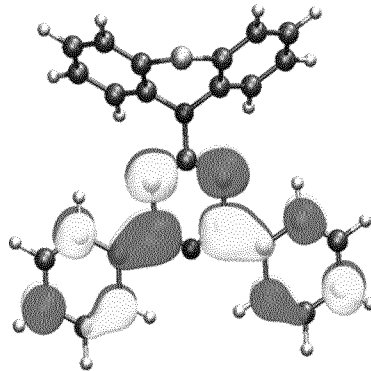
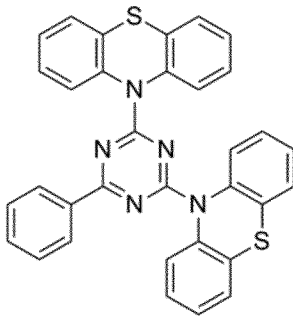
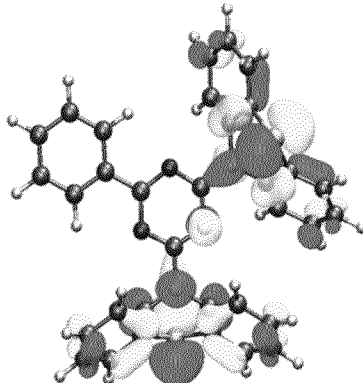
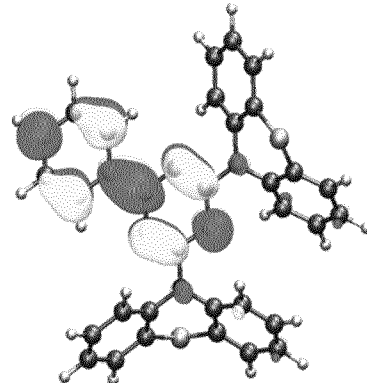
Figur 8



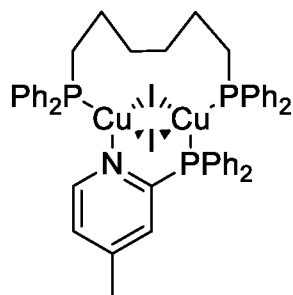
Figur 9

Molekül DFT-1 (Beipielmolekül 1)	
structure of omID:154	HOMO LUMO
	
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	2.643
$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.226
Molekül DFT-2	

structure of omID:329		HOMO	LUMO
			
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	2.582		
$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.445		
Molekül DFT-3			
structure of omID:330		HOMO	LUMO
			
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	2.364		
$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.009		
Molekül DFT-4			
structure of omID:331		HOMO	LUMO
			
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	2.403		

$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.072	
Molekül DFT-5		
structure of omID:332	HOMO	LUMO
		
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	3.009	
$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.638	
Moleküle DFT-6		
structure of omID:333	HOMO	LUMO
		
$E_{\text{vert}}^{\text{T}}$	3.093	
$E_{\text{adi}}^{\text{T}}$	2.577	

Figur 10



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/EP2015/058032

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
INV. H01L51/54
ADD.

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)
H01L

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

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

EPO-Internal, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 2012/068170 A1 (PFLUMM CHRISTOF [DE] ET AL) 22 March 2012 (2012-03-22) cited in the application pages 32-33, paragraph 19-31	1-14
X	WO 2012/149999 A1 (MERCK PATENT GMBH [DE]; PARHAM AMIR HOSSAIN [DE]; BUESING ARNE [DE]; P) 8 November 2012 (2012-11-08) the whole document ----- -/--	1-14



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

24 June 2015

Date of mailing of the international search report

06/07/2015

Name and mailing address of the ISA/

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Wolfbauer, Georg

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2015/058032

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DONGWOOK KIM ET AL: "Design of Efficient Ambipolar Host Materials for Organic Blue Electrophosphorescence: Theoretical Characterization of Hosts Based on Carbazole Derivatives", JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, vol. 133, no. 44, 25 September 2011 (2011-09-25), pages 17895-17900, XP055122541, ISSN: 0002-7863, DOI: 10.1021/ja207554h the whole document -----	1-14

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2015/058032

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 2012068170 A1	22-03-2012	CN 102448946 A	09-05-2012
		DE 102009023155 A1	02-12-2010
		DE 112010002609 A5	02-08-2012
		JP 2012528088 A	12-11-2012
		KR 20100129101 A	08-12-2010
		KR 20100130197 A	10-12-2010
		TW 201114742 A	01-05-2011
		US 2012068170 A1	22-03-2012
		WO 2010136109 A1	02-12-2010

WO 2012149999 A1	08-11-2012	CN 103503188 A	08-01-2014
		EP 2705550 A1	12-03-2014
		JP 2014527022 A	09-10-2014
		KR 20140045368 A	16-04-2014
		US 2014070146 A1	13-03-2014
		WO 2012149999 A1	08-11-2012

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2015/058032

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
INV. H01L51/54
ADD.

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
H01L

Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	US 2012/068170 A1 (PFLUMM CHRISTOF [DE] ET AL) 22. März 2012 (2012-03-22) in der Anmeldung erwähnt Seiten 32-33, Absatz 19-31 -----	1-14
X	WO 2012/149999 A1 (MERCK PATENT GMBH [DE]; PARHAM AMIR HOSSAIN [DE]; BUESING ARNE [DE]; P) 8. November 2012 (2012-11-08) das ganze Dokument ----- -/-	1-14

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen ☒ Siehe Anhang Patentfamilie

- * Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
 - "E" frühere Anmeldung oder Patent, die bzw. das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
 - "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
 - "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
 - "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
 - "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
 - "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
 - "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
 - "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
24. Juni 2015	06/07/2015
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter Wolfbauer, Georg

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DONGWOOK KIM ET AL: "Design of Efficient Ambipolar Host Materials for Organic Blue Electrophosphorescence: Theoretical Characterization of Hosts Based on Carbazole Derivatives", JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, Bd. 133, Nr. 44, 25. September 2011 (2011-09-25), Seiten 17895-17900, XP055122541, ISSN: 0002-7863, DOI: 10.1021/ja207554h das ganze Dokument -----	1-14

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2015/058032

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
US 2012068170	A1	22-03-2012	CN 102448946 A	09-05-2012
			DE 102009023155 A1	02-12-2010
			DE 112010002609 A5	02-08-2012
			JP 2012528088 A	12-11-2012
			KR 20100129101 A	08-12-2010
			KR 20100130197 A	10-12-2010
			TW 201114742 A	01-05-2011
			US 2012068170 A1	22-03-2012
			WO 2010136109 A1	02-12-2010

WO 2012149999	A1	08-11-2012	CN 103503188 A	08-01-2014
			EP 2705550 A1	12-03-2014
			JP 2014527022 A	09-10-2014
			KR 20140045368 A	16-04-2014
			US 2014070146 A1	13-03-2014
			WO 2012149999 A1	08-11-2012
