

(19)



(11)

EP 1 786 050 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
16.05.2007 Patentblatt 2007/20

(51) Int Cl.:
H01L 51/50 (2006.01)

(21) Anmeldenummer: **05024515.8**

(22) Anmeldetag: **10.11.2005**

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE BG CH CY CZ DE DK EE ES FI FR GB GR HU IE IS IT LI LT LU LV MC NL PL PT RO SE SI SK TR
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL BA HR MK YU

• **Lux, Andrea**
01277 Dresden (DE)

(74) Vertreter: **Bittner, Thomas L.**
Forrester & Boehmert
Pettenkofenstrasse 20-22
80336 München (DE)

(71) Anmelder: **Novaled AG**
01307 Dresden (DE)

Bemerkungen:
Geänderte Patentansprüche gemäss Regel 86 (2) EPÜ.

(72) Erfinder:
• **Werner, Ansgar**
01277 Dresden (DE)

(54) **Dotiertes organisches Halbleitermaterial**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft ein dotiertes organisches Halbleitermaterial umfassend mindestens ein organisches Matrixmaterial, das mit mindestens ei-

nem Dotanden dotiert ist, wobei das Matrixmaterial ausgewählt ist aus einer Gruppe bestehend aus bestimmten Phenanthrolin-Derivaten; sowie eine organische Leuchtdiode, die ein solches Halbleitermaterial umfaßt.

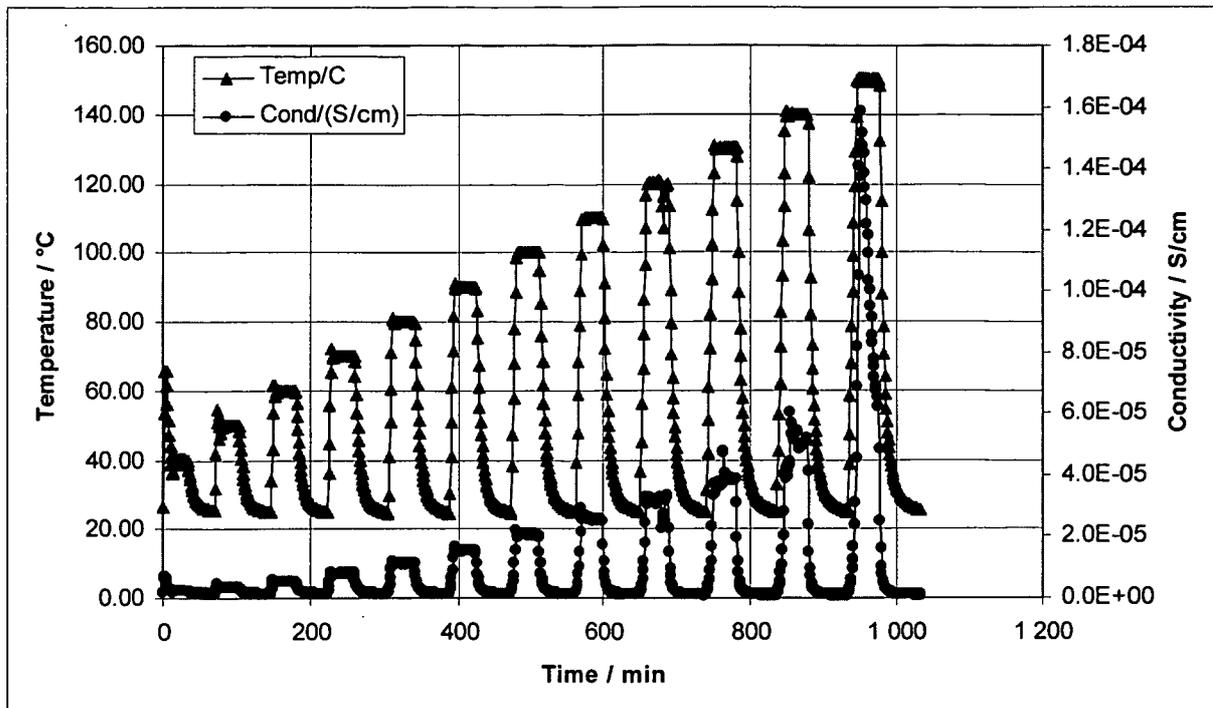


Fig. 1

EP 1 786 050 A1

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft ein dotiertes organisches Halbleitermaterial sowie eine dieses Halbleitermaterial umfassende organische Leuchtdiode (OLED).

[0002] Seit der Demonstration von organischen Leuchtdioden und Solarzellen 1989 [C.W. Tang et al., Appl. Phys. Lett. 51 (12), 913 (1987)] sind aus organischen Dünnschichten aufgebaute Bauelemente Gegenstand intensiver Forschung. Derartige Schichten besitzen vorteilhafte Eigenschaften für die genannten Anwendungen, wie z.B. effiziente Elektrolumineszenz für organische Leuchtdioden, hohe Absorptionskoeffizienten im Bereich des sichtbaren Lichtes für organische Solarzellen, preisgünstige Herstellung der Materialien und Fertigung der Bauelemente für einfachste elektronische Schaltungen, u.a. Kommerzielle Bedeutung hat bereits der Einsatz organischer Leuchtdioden für Displayanwendungen.

[0003] Die Leistungsmerkmale (opto-)elektronischer mehrschichtiger Bauelemente werden unter anderem von der Fähigkeit der Schichten zum Transport der Ladungsträger bestimmt. Im Falle von Leuchtdioden hängen die ohmschen Verluste in den Ladungstransportschichten beim Betrieb mit der Leitfähigkeit zusammen, was einerseits direkten Einfluss auf die benötigte Betriebsspannung hat, andererseits aber auch die thermische Belastung des Bauelements bestimmt. Weiterhin kommt es in Abhängigkeit von der Ladungsträgerkonzentration der organischen Schichten zu einer Bandverbiegung in der Nähe eines Metallkontakts, die die Injektion von Ladungsträgern erleichtert und damit den Kontaktwiderstand verringern kann. Ähnliche Überlegungen führen auch für organische Solarzellen zu dem Schluss, dass deren Effizienz auch durch die Transporteigenschaften für Ladungsträger bestimmt wird.

[0004] Durch Dotierung von Löchertransportschichten mit einem geeigneten Akzeptormaterial (p-Dotierung) bzw. von Elektronentransportschichten mit einem Donatormaterial (n-Dotierung) kann die Ladungsträgerdichte in organischen Festkörpern (und damit die Leitfähigkeit) beträchtlich erhöht werden. Darüber hinaus sind in Analogie zur Erfahrung mit anorganischen Halbleitern Anwendungen zu erwarten, die gerade auf Verwendung von p- und n-dotierten Schichten in einem Bauelement beruhen und anders nicht denkbar wären. In US 5,093,698 ist die Verwendung von dotierten Ladungsträgertransportschichten (p-Dotierung der Löchertransportschicht durch Beimischung von akzeptorartigen Molekülen, n-Dotierung der Elektronentransportschicht durch Beimischung von donatorartigen Molekülen) in organischen Leuchtdioden beschrieben.

[0005] Folgende Ansätze sind bisher für die Verbesserung der Leitfähigkeit von organischen aufgedampften Schichten bekannt:

1. Erhöhung der Ladungsträgerbeweglichkeit durch

- a) Verwendung von Elektronentransportschichten bestehend aus organischen Radikalen (US 5,811,833),
- b) Erzeugung hoch geordneter Schichten, die eine optimale Überlappung der pi-Orbitale der Moleküle erlauben,

2. Erhöhung der Dichte der beweglichen Ladungsträger durch

- a) Reinigung und schonende Behandlung der Materialien, um die Ausbildung von Ladungsträgerhaftstellen zu vermeiden,
- b) Dotierung organischer Schichten mittels

aa) anorganischer Materialien (Alkalimetalle: J. Kido et al., US 6,013,384; J. Kido et al., Appl. Phys. Lett. 73, 2866 (1998), Oxidationsmittel wie Iod, SbCl₅ etc.)

bb) organische Materialien (TNCQ: M. Maitrot et al., J. Appl. Phys., 60 (7), 2396-2400 (1986), F4TCNQ: M. Pfeiffer et al., Appl. Phys. Lett., 73 (22), 3202 (1998), BEDT-TTF: A. Nollau et al., J. Appl. Phys., 87 (9), 4340 (2000), Naphthalendicarbonsäureamide: M.Thomson et al., WO03088271, kationische Farbstoffe: A.G. Werner, Appl. Phys. Lett. 82, 4495 (2003)

cc) Organometallverbindungen (Metallocene: M.Thomson et al., WO03088271) dd) Metallkomplexe (Ru⁰ (terpy)₃: K. Harada et al., Phys. Rev. Lett. 94, 036601 (2005)

[0006] Während es für die p-Dotierung bereits ausreichend starke, organische Dotanden gibt (F4TCNQ), stehen für die n-Dotierung nur anorganische Materialien, zB Cäsium, zur Verfügung. Durch Einsatz dieser konnte auch bereits eine Verbesserung der Leistungsparameter von OLEDs erzielt werden. So erzielt man durch Dotierung der Löchertransportschicht mit dem Akzeptormaterial F4TCNQ eine drastische Reduzierung der Betriebsspannung der Leuchtdiode (X. Zhou et al., Appl. Phys. Lett., 78 (4), 410 (2001)). Ein ähnlicher Erfolg ist durch die Dotierung der elektronen-transportierenden Schicht mit Cs oder Li zu erzielen (J. Kido et al., Appl. Phys. Lett., 73 (20), 2866 (1998); J.-S. Huang et al., Appl. Phys. Lett., 80, 139 (2002)).

[0007] Ein großes Problem bei der n-Dotierung war lange Zeit, dass für diese nur anorganische Materialien zur Ver-

fügung standen. Die Verwendung von anorganischen Materialien hat jedoch den Nachteil, dass die verwendeten Atome bzw. Moleküle aufgrund ihrer geringen Größe leicht im Bauelement diffundieren können und somit eine definierte Herstellung z.B. scharfer Übergänge von p- dotierten zu n-dotierten Gebieten erschweren.

[0008] Die Diffusion sollte demgegenüber bei Verwendung großer Raum ausfüllender organischer Moleküle als Dotanden eine untergeordnete Rolle spielen, da Platzwechselforgänge nur unter Überwindung höherer Energiebarrieren möglich sind.

[0009] Es ist seit vielen Jahren insbesondere bei organischen polymeren Halbleitermaterialien bekannt, daß ein wirksamer Elektronentransfer von einem Dotanden (beispielsweise Natrium) auf die organische Matrix (beispielsweise Polyacetylen) nur möglich ist, wenn die Differenz zwischen HOMO-Energieniveau (= Ionisationspotential) des Dotanden und dem LUMO-Energieniveau (= Elektronenaffinität) der Matrix möglichst gering ist.

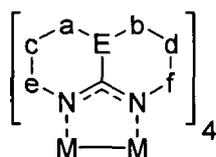
[0010] Zur Bestimmung des Ionisationspotentials ist Ultraviolett-Photoelektronenspektroskopie (UPS) die bevorzugte Methode (z.B. R. Schlaf et al., J. Phys. Chem. B 103, 2984 (1999)). Eine verwandte Methode, inverse Photoelektronenspektroskopie (IPES), wird zur Bestimmung von Elektronenaffinitäten herangezogen (zB. W. Gao et. al, Appl. Phys. Lett. 82, 4815 (2003)), ist jedoch weniger etabliert. Alternativ können die Festkörperpotentiale durch elektrochemische Messungen von Oxidationspotentialen E_{ox} bzw. Reduktionspotentialen E_{red} in der Lösung, z.B. durch Zyklovoltammetrie (engl. Cyclic Voltammetry, CV), abgeschätzt werden (zB. J.D. Anderson, J. Amer. Chem. Soc. 120, 9646 (1998)). Mehrere Arbeiten geben empirische Formeln zur Umrechnung der elektrochemischen Spannungsskala (Oxidationspotentiale) in die physikalische (absolute) Energieskala (Ionisationspotentiale) an, zB. B.W. Andrade et al., Org. Electron. 6, 11 (2005); T.B. Tang, J. Appl. Phys. 59, 5 (1986); V.D. Parker, J. Amer. Chem. Soc. 96, 5656 (1974); L.L. Miller, J. Org. Chem. 37, 916 (1972), Y. Fu et al., J. Amer. Chem. Soc. 127, 7227 (2005). Zwischen Reduktionspotential und Elektronenaffinität ist keine Korrelation bekannt, da sich Elektronenaffinitäten nur schwer messen lassen. Deshalb werden vereinfacht die elektrochemische und die physikalische Energieskala über $IP=4.8\text{ eV} + e^*E_{ox}$ (vs. Ferrocen/Ferrocenium) bzw. $EA=4.8\text{ eV} + e^*E_{red}$ (vs. Ferrocen/Ferrocenium) ineinander umgerechnet wie in B.W. Andrade, Org. Electron. 6, 11 (2005) (siehe dort auch Ref. 25-28) beschrieben. Die Umrechnung von verschiedenen Standardpotentialen bzw. Redoxpaaren wird beispielsweise in A.J. Bard, L.R. Faulkner, "Electrochemical Methods: Fundamentals and Applications", Wiley, 2. Ausgabe 2000 beschrieben.

[0011] Aus der obigen Darstellung ergibt sich somit, daß die genaue Ermittlung sämtlicher Energiewerte gegenwärtig nicht möglich ist und die dargestellten Werte lediglich als Richtgrößen aufgefaßt werden können.

[0012] Beim n-Dotieren fungiert der Dotand als Elektronendonator und überträgt Elektronen auf eine Matrix, welche sich durch eine genügend hohe Elektronenaffinität auszeichnet. Das heißt die Matrix wird reduziert. Durch den Transfer von Elektronen vom n-Dotanden auf die Matrix wird die Ladungsträgerdichte der Schicht erhöht. Inwieweit ein n-Dotand in der Lage ist, Elektronen an eine geeignete, elektronenaffine Matrix abzugeben und dadurch die Ladungsträgerdichte und damit einhergehend die elektrische Leitfähigkeit zu erhöhen, hängt wiederum von der relativen Lage des HOMOs des n-Dotanden und des LUMOs der Matrix relativ zueinander ab. Wenn das HOMO des n-Dotanden über dem LUMO der elektronenaffinen Matrix liegt, kann ein Elektronentransfer stattfinden. Wenn das HOMO des n-Dotanden unter dem LUMO der elektronenaffinen Matrix liegt, kann ebenfalls ein Elektronentransfer stattfinden, vorausgesetzt, dass die Energiedifferenz zwischen den beiden Orbitalen ausreichend niedrig ist, um eine gewisse thermische Population des höheren Energieorbitals zu ermöglichen. Je kleiner diese Energiedifferenz ist, desto höher sollte die Leitfähigkeit der resultierenden Schicht sein. Die höchste Leitfähigkeit ist jedoch zu erwarten für den Fall, dass das HOMO-Niveau des n-Dotanden über dem LUMO-Niveau der elektronenaffinen Matrix liegt. Die Leitfähigkeit ist praktisch messbar und ein Maß dafür, wie gut der Elektronenübertrag vom Donor auf den Akzeptor funktioniert, vorausgesetzt, dass die Ladungsträgermobilitäten verschiedener Matrizen vergleichbar sind.

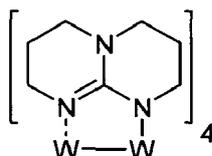
[0013] Die Leitfähigkeit einer Dünnschichtprobe wird mit der 2-Punkt-Methode gemessen. Dabei werden auf ein Substrat Kontakte aus einem leitfähigen Material aufgebracht, zB Gold oder Indium-Zinn-Oxid. Danach wird die zu untersuchende Dünnschicht großflächig auf das Substrat aufgebracht, so dass die Kontakte von der Dünnschicht überdeckt werden. Nach Anlegen einer Spannung an die Kontakte wird der dann fließende Strom gemessen. Aus der Geometrie der Kontakte und der Schichtdicke der Probe ergibt sich aus dem so bestimmten Widerstand die Leitfähigkeit des Dünnschichtmaterials. Die 2-Punkt-Methode ist zulässig, wenn der Widerstand der Dünnschicht wesentlich größer ist als der Widerstand der Zuleitungen oder der Kontaktwiderstand. Experimentell wird dies durch einen genügend hohen Kontaktabstand gewährleistet und durch kann die Linearität der Strom-Spannungskennlinie überprüft werden.

[0014] Untersuchungen der Erfinder haben gezeigt, daß Metallkomplexdotanden der Struktur IV



Struktur IV

vorteilhaft als Dotanden für ein organisches Matrixmaterial eingesetzt werden können, da ein solcher Dotand das oben beschriebene Diffusionsproblem löst. Aus diesem Grunde wurde ein Dotand mit der Struktur IVa

Struktur IVa = W(hpp)₄

als Dotand für herkömmliche Elektronentransportmaterialien, wie Alq₃ (Tris(8-hydroxy-quinolino)-aluminium) oder BPhen (4,7-Diphenyl-1,10-phenanthrolin), getestet.

[0015] Das Gasphasenionisationspotential des Dotanden mit der Struktur IVa beträgt 3,6 eV. Das entsprechende Ionisationspotential des Festkörpers kann nach Y. Fu et al. (J. Am. Chem. Soc. 2005, 127, 7227-7234) abgeschätzt werden und beträgt etwa 2,5 eV.

[0016] Die Ergebnisse sind in der folgenden Tabelle 1 dargestellt.

Tabelle 1: CV-Daten, empirisch ermittelte LUMO-Energien und gemessene Leitfähigkeiten verschiedener Elektronentransportmaterialien (BAIq₂ = Bis(2-methyl-8-quinolino)-4-(phenylphenolato)aluminium-(III), BPhen = Bathophenanthrolin, Alq₃: (Tris(8-hydroxyquinoline)-aluminium, Cl6-Alq = Tris(5,7-dichloro-8-hydroxyquinoline)-aluminium)

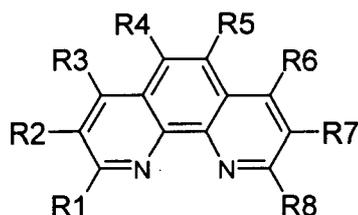
Matrixmaterial	LUMO in eV (ermittelt über CV mit Fc/Fc ⁺ als internen Standard)	σ (Leitfähigkeit) in S/cm undotiert	σ (Leitfähigkeit) in S/cm bei einer Dotierkonzentration von 5mol%
Alq ₃	2,4	< 1E-10	9,2E-8
BPhen	2,42	< 1E-10	4E-9
BAIq ₂	2.39	< 1E-10	8e-8

[0017] Wie aus der Tabelle 1 entnommen werden kann, sind die erzielten Leitfähigkeiten mit den bekannten Matrixmaterialien noch unzureichend und sehr gering.

[0018] Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es, ein dotiertes organisches Halbleitermaterial bereitzustellen, das die Nachteile des Standes der Technik überwindet. Insbesondere soll ein Halbleitermaterial zur Verfügung gestellt werden, das eine erhöhte Ladungsträgerdichte und effektive Ladungsträgerbeweglichkeit sowie eine verbesserte Leitfähigkeit aufweist. Auch soll das Halbleitermaterial eine hohe thermische Stabilität zeigen, die sich beispielsweise aus höheren Glasübergangspunkten, höheren Sublimationstemperaturen und höheren Zersetzungstemperaturen ergibt.

[0019] Auch soll eine organische Leuchtdiode bereitgestellt werden, für die das erfindungsgemäße Halbleitermaterial verwendet werden kann.

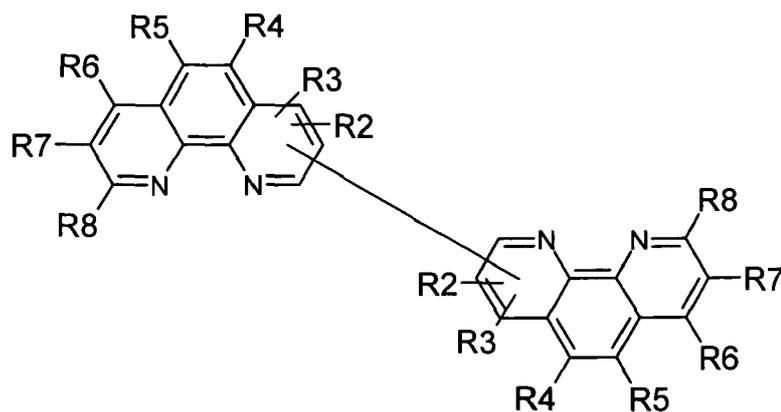
[0020] Die Aufgabe der Erfindung wird gelöst durch ein dotiertes organisches Halbleitermaterial umfassend mindestens ein organisches Matrixmaterial, das mit mindestens einem Dotanden dotiert ist, wobei das Matrixmaterial ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus Phenanthrolin-Derivaten der folgenden Strukturen I, II und III:



Struktur I

wobei:

R1, R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;



Struktur II

wobei Struktur II ein Dimer ist, bei dem zwei Phenanthrolineinheiten durch eine Einfachbindung miteinander verknüpft sind, sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolineinheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position des jeweiligen Phenanthrolineinrings befinden kann,

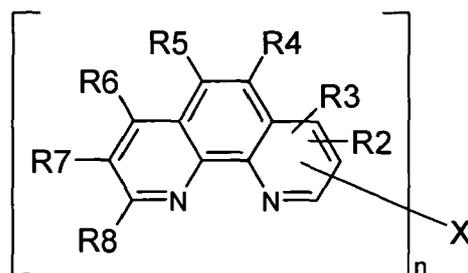
wobei

die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist,

Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;

5

10



Struktur III

15

20

wobei X mit jeder Phenanthrolin-Einheit über eine Einfachbindung verknüpft ist, sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolin-Einheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position des jeweiligen Phenanthrolinrings befinden kann, wobei X ein zentrales Element ist, das ausgewählt ist aus der Gruppe B, C, Si, Ge, Sn, N, O, S, P, wobei n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Wertigkeit des ausgewählten zentralen Elements ist, oder wobei X eine zentrale Struktureinheit ist, die einfaches oder verbrücktes Cycloalkan, ein Aromat, ein Heteroaromat, ein spiroverknüpftes polycyclisches System sein kann, und n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Zahl von Phenanthrolin-Einheiten ist,

wobei

25

die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist,

30

Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben.

35

[0021] Bezüglich der oben angegebenen Struktur II ist festzuhalten, daß die dort gezeigte Verknüpfung lediglich beispielhaft ist. Die Verknüpfung der zwei Phenanthrolin-Einheiten kann unabhängig voneinander über jede Position des jeweiligen Phenanthrolinrings, also die 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position, erfolgen. Die oben gezeigte Struktur II zeigt beispielhaft eine Verknüpfung zweier Phenanthrolin-Einheiten, bei denen eine Verknüpfung jeweils über ein äußeres Ringelement erfolgt und für die Verknüpfung jeweils der Rest R₁ (1. Struktur I) entfernt worden ist. Gleiches gilt ebenfalls für die oben gezeigte Struktur III, bei der eine Verknüpfung zwischen X und der Phenanthrolin-Einheit über jede geeignete Position, also die 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position, der Phenanthrolin-Einheit möglich ist.

40

[0022] Entspricht n in Struktur III nicht der maximalen Wertigkeit, kann ein oder mehrere Reste R₀ für X aus R₁-R₈, wie oben definiert, ausgewählt werden.

[0023] Als zentrale Struktureinheit X können beispielsweise Adamantan oder Spirobifluoren genannt werden.

[0024] Es ist bevorzugt, daß das Matrixmaterial reversibel reduzierbar ist.

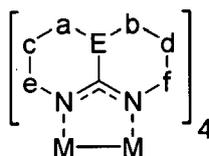
45

[0025] Alternativ wird vorgeschlagen, daß das Matrixmaterial bei einer Reduktion in stabile, redox-inaktive Bestandteile zerfällt.

[0026] Der Dotand kann ein Metallkomplex sein.

[0027] Bevorzugt weist der Metallkomplex eine Struktur IV auf:

50



55

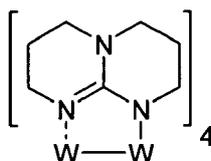
Struktur IV

wobei M ein Übergangsmetall ist, vorzugsweise Mo oder W; und wobei

EP 1 786 050 A1

- die Strukturelemente a-f die Bedeutung: a = $-CR_9R_{10}$, b = $-CR_{11}R_{12}$, c = $-CR_{13}R_{14}$, d = $R_{15}R_{16}$, e = $-CR_{17}R_{18}$ und f = $-CR_{19}R_{20}$ aufweisen können, wobei R_9 - R_{20} unabhängig Wasserstoff, Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR sind, wobei R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl oder Heteroaryl ist, wobei vorzugsweise R_9 , R_{11} , R_{13} , R_{15} , R_{17} , $R_{19} = H$ und R_{10} , R_{12} , R_{14} , R_{16} , R_{18} , $R_{20} =$ Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR ist, oder
- bei den Strukturelementen c und/oder d C durch Si ersetzt sein kann, oder
- wahlweise a oder b oder e oder f NR ist, mit R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, oder
- wahlweise a und f oder b und e NR sind, mit R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f, aber nicht gleichzeitig a-c und c-e und nicht gleichzeitig b-d und d-f, ungesättigt sein können,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems sein können, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Ge, Sn enthalten kann, oder
- die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines aromatischen oder kondensierten aromatischen Ringsystems sind, welches auch die Heteroelemente O, S, Si, N enthalten kann,
- wobei das Atom E ein Hauptgruppenelement ist, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe C, N, P, As, Sb
- wobei das Strukturelement a-e-b wahlweise Bestandteil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Si, Ge, Sn enthalten kann, oder
- das Strukturelement a-E-b wahlweise Bestandteil eines aromatischen Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N enthalten kann.

[0028] Besonders bevorzugt ist, daß der Dotand die folgende Struktur IVa aufweist:



Struktur IVa = $W(hpp)_4$

[0029] Bevorzugt ist alternativ auch, daß der Dotand ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall ist, vorzugsweise Cäsium.

[0030] Auch wird vorgeschlagen, daß das Matrixmaterial ein Energieniveau für das unterste unbesetzte Molekülorbital (LUMO) aufweist, welches sich um 0 bis 0,5V gegenüber dem Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden, bevorzugt um 0 bis 0,3V, besonders bevorzugt um 0 bis 0,15V, unterscheidet.

[0031] Eine Ausführungsform zeichnet sich dadurch aus, daß das Matrixmaterial eine Elektronenaffinität (LUMO-Energieniveau) aufweist, welches tiefer liegt als das Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden. "Tiefer" bedeutet in diesem Fall, dass das LUMO-Energieniveau einen größeren Zahlenwert aufweist als das HOMO-Energieniveau. Da beide Größen negativ vom Vakuumniveau aus gegeben werden, bedeutet dies, dass der absolute Betrag des HOMO-Energiewertes größer ist als der absolute Betrag des LUMO-Energiewertes.

[0032] Bevorzugt ist auch, daß die Konzentration des Dotanden 0,5 bis 25 Masseprozent, bevorzugt 1 bis 10 Masseprozent, besonders bevorzugt 2,5 bis 5 Masseprozent beträgt.

[0033] Ferner kann vorgesehen sein, daß die Glasübergangstemperatur T_g des Matrixmaterials höher ist als diejenige von 4,7-Diphenyl-1,10-phenanthrolin.

[0034] Bevorzugt weist das Matrixmaterial eine Verdampfungstemperatur von mindestens 200°C auf.

[0035] Erfindungsgemäß ist auch eine organische Leuchtdiode, welche ein erfindungsgemäßes Halbleitermaterial umfaßt.

[0036] Überraschenderweise wurde festgestellt, daß bestimmte Phenanthrolinderivate als Matrixmaterialien eingesetzt werden können, die erforderlich mit Metallkomplexdotanden dotiert werden können. Durch das Einbringen geeigneter Elektronen ziehender Substituenten an bestimmten Positionen im Phenanthrolingerüst lassen sich elektronische Eigenschaften des Halbleitermaterials gezielt einstellen, so daß das LUMO des Phenanthrolinderivats in einen Bereich kommt, der es mit Metallkomplexdotanden, insbesondere mit der Struktur IV, dotierbar macht.

[0037] Phenanthrolinderivate sind bislang beispielsweise als undotierte Elektronenleiter (EP 0 564 224 A2) oder Lochblocker (EP 1 097 981, EP 1 097 980) eingesetzt worden. Das Phenanthrolinderivat BPhen ist auch bereits als mit

Cäsium dotierte Schicht in organischen Leuchtdioden zum Einsatz gekommen (US 6,013,384), jedoch mit dem eingangs genannten Nachteil der Diffusion des Metalls bei angelegter Spannung, welches zum vorzeitigen Ausfall der Leuchtdiode führt.

[0038] Die erfindungsgemäß für das Halbleitermaterial eingesetzten Matrixmaterialien zeigen ferner eine gegenüber dem Stand der Technik verbesserte thermische Stabilität, die insbesondere auf erhöhte Sublimations- und Zersetzungstemperaturen zurückzuführen ist. Auch die Leistungseffizienz einer erfindungsgemäßen OLED ist erhöht.

[0039] Weitere Merkmale und Vorteile der Erfindung ergeben sich aus der nachfolgenden detaillierten Beschreibung bevorzugter Ausführungsbeispiele unter Bezug auf beigefügte Zeichnungen, in denen

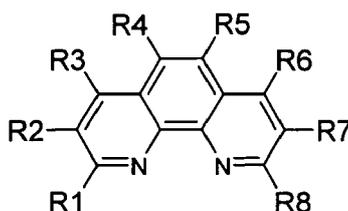
Figur 1 eine Grafik zeigt, die die Abhängigkeit der Leitfähigkeit von der Temperatur für ein nach Beispiel 2 hergestelltes Halbleitermaterial veranschaulicht;

Figur 2 eine Grafik zeigt, die die Temperaturabhängigkeit der Leitfähigkeit für ein nach Vergleichsbeispiel 2 hergestelltes Halbleitermaterial zeigt; und

Figur 3 eine Grafik zeigt, die die Zeitabhängigkeit der Helligkeit von OLED mit verschiedenen Halbleitermaterialien gemäß der Erfindung und dem Stand der Technik zeigt.

Beispiel 1

[0040] Ausgewählte Phenanthrolinderivate, die in Tabelle 2 unten dargestellt sind, wurden als Matrixmaterial zur Dotierung mit $W_2(hpp)_4$ (Struktur IVa) eingesetzt und die Leitfähigkeit gemessen. Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 aufgeführt.



Struktur I

Tabelle 2:

	R	Tg (°C)	Ts (°C)	LUMO (eV)	Leitfähigkeit (S/cm)*
la	R2, R4, R5, R7 = H R1, R3, R6, R8 = phenyl	106	260	2,47	3E-4
lb	R2, R4, R5, R7, R8 = H R3, R6 = phenyl R1 = 1-naphthyl	104	265	2,42	5E-6
lc	R2, R4, R5, R7 = H R3, R6 = phenyl R1, R8 = 1-naphthyl	119	280	2,5	2E-6
ld	R2, R4, R5, R7 = H R3, R6 = phenyl R1, R8 = 1-(4,4'-biphenyl)	140	317	2,53	6E-5
le	R2, R4, R5, R7 = H R3, R6 = phenyl	165	317	2,51	2E-6

EP 1 786 050 A1

(fortgesetzt)

	R	Tg (°C)	Ts (°C)	LUMO (eV)	Leitfähigkeit (S/cm)*
5	R1, R8 = 1-phenanthryl				
* Konzentration IVa (W ₂ (hpp) ₄): 5mol%					

10 **[0041]** Ein Vergleich mit den Leitfähigkeitswerten für die aus dem Stand der Technik bekannten Matrixmaterialien Alq₃ und BPhen (Tabelle 1) zeigen für die erfindungsgemäß eingesetzten Phenanthrolinderivate deutlich verbesserte Leitfähigkeitswerte.

Beispiel 2

15 **[0042]** Ein Glassubstrat wird mit Kontakten aus Indium-Zinn-Oxid versehen. Auf das Substrat wird danach eine Schicht aus Ie (Tabelle 2) dotiert mit einem Dotand der Struktur IVa hergestellt. Die Dotierkonzentration des Dotanden IVa beträgt 4mol%. Die Leitfähigkeit der Schicht beträgt 2*10⁻⁶ S/cm bei Raumtemperatur. Anschließend wird die Probe einem Temperaturzyklus unterworfen. Der Temperaturzyklus besteht aus einzelnen Schritten. In jedem Schritt wird die Probe auf die Zieltemperatur geheizt, 20min bei der Zieltemperatur gehalten und dann auf Raumtemperatur abgekühlt. 20 Aufeinanderfolgende Schritte unterscheiden sich dadurch, dass die Zieltemperatur jeweils um 10°C erhöht wird. Während des Temperaturzyklus wird die Leitfähigkeit der Schicht gemessen. Die Ergebnisse sind in Figur 1 gezeigt. Es wird festgestellt, dass die Leitfähigkeit der Mischschicht aus Ie und IVa bis 140°C temperaturstabil ist. Erst bei 150°C fällt die Leitfähigkeit während der 20-minütigen Haltezeit deutlich ab.

Vergleichsbeispiel 2

25 **[0043]** Ein Vergleichsbeispiel 2 wurde analog zur Vorgehensweise nach Beispiel 2 durchgeführt, jedoch wurde anstelle des Matrixmaterials Ie BPhen verwendet. Die erhaltene Leitfähigkeit der Schicht beträgt 4*10⁻⁷ S/cm. Wie sich aus Figur 2 ergibt, ist ein solches Halbleitermaterial nur bis zu einer Temperatur von 70°C stabil.

30 **[0044]** Aus einem Vergleich der Figuren 1 und 2 ergibt sich, daß die Leitfähigkeit eines Halbleitermaterials aus IVa: BPhen zu gering für eine Anwendung für organische Leuchtdioden ist. Bei Verwendung des Matrixmaterials Ie ist die Leitfähigkeit um einen Faktor 5 erhöht, die Temperaturstabilität um 70°C höher.

Beispiel 3

35 **[0045]** Ein Substrat aus Glas wird mit Indium-Zinn-Oxid-Kontakten versehen. Darauf werden dann nacheinander die Schichten Spiro-TTB dotiert mit p-Dotand 2-(6-Dicyanomethylene-1,3,4,5,7,8-hexafluoro-6H-naphthalen-2-yliden)-malononitril (50nm, 4mol%), 2,2',7,7'-Tetrakis-(N,N'-diphenylamino)-9,9'-spirobifluoren, N,N'-Di(naphthalen-2-yl)-N,N'-diphenylbenzidin dotiert mit Emitterdotand Iridium(III)bis(2-methylidbenzo-[f,h]quinoxalin)(acetylacetonat) (20nm, 10wt%), Id (10nm), Id dotiert mit IVa (60nm, 4mol%)/ Al (100nm) abgeschlossen. Die so hergestellte organische Leuchtdiode emittiert orangefarbenes Licht.

40 **[0046]** Die organische Leuchtdiode (OLED) wird einem Stabilitätstest unterzogen. Dabei wird die OLED verkapselt und bei 80°C in einem Ofen betrieben. Die zeitliche Abnahme der Helligkeit bei konstant gehaltener Stromdichte wird gemessen.

45 **[0047]** Nach 10 Stunden weist die OLED eine Abnahme der Leuchtdichte von beispielsweise 5000 cd/m² auf 3300 cd/m² auf, wie sich aus den ausgefüllten Symbolen gemäß Figur 3 ergibt. Die Abnahme der Leuchtdichte von OLEDs gleicher Struktur bei geringeren Starthelligkeiten wird durch die drei weiteren Kurven mit ausgefüllten Symbolen in Fig. 3 angegeben. Die offenen Symbole stellen die Stabilität der OLED gemäß Vergleichsbeispiel 3 dar.

Vergleichsbeispiel 3

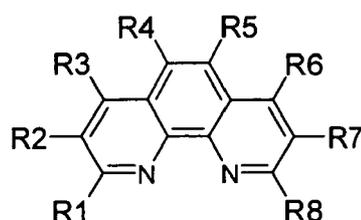
50 **[0048]** Eine OLED wurde wie in Beispiel 3 gefertigt, jedoch wurde anstelle von Id BPhen verwendet. Die Abnahme der Leuchtdichte für diese OLED bei kontinuierlichem Betrieb ist ebenfalls in Fig. 3 durch offene Symbole dargestellt. Nach weniger als einer Stunde ist die Helligkeit von 4800 cd/m² auf unter 1000 cd/m² abgesunken. Die Wahl von ähnlichen Starthelligkeiten für OLED nach der Struktur von Vergleichsbeispiel 3 bzw. Beispiel 3 erlaubt den direkten Vergleich der Stabilität beider Strukturen. Mithin ist die OLED mit Verwendung von Id als Matrixmaterial stabiler als mit dotiertem BPhen.

55 **[0049]** Die in der Beschreibung, den Ansprüchen und den beigefügten Zeichnungen offenbarten Merkmale können

sowohl einzeln als auch in einer beliebigen Kombination zur Verwirklichung der Erfindung in ihren unterschiedlichen Ausführungsformen wesentlich sein.

5 Patentansprüche

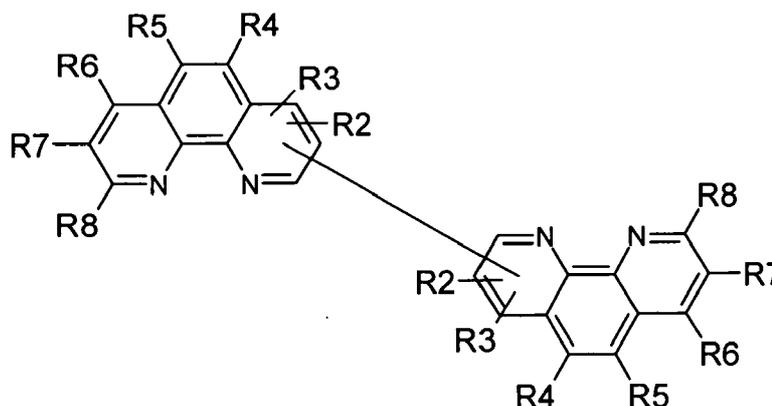
1. Dotiertes organisches Halbleitermaterial umfassend mindestens ein organisches Matrixmaterial, das mit mindestens einem Dotanden dotiert ist, wobei das Matrixmaterial ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus Phenanthrolin-Derivaten der folgenden Strukturen I, II und III:



Struktur I

wobei:

R1, R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;



Struktur II

wobei Struktur II ein Dimer ist, bei dem zwei Phenanthrolin-Einheiten durch eine Einfachbindung miteinander verknüpft sind, sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolin-Einheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position des jeweiligen Phenanthrolinrings befinden kann,

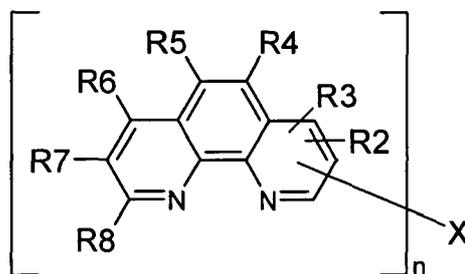
wobei die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffa-

tome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;

5

10

15



Struktur III

wobei X mit jeder Phenanthrolineinheit über eine Einfachbindung verknüpft ist, und sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolineinheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position des jeweiligen Phenanthrolineinrings befinden kann,

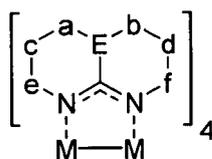
wobei X ein zentrales Element ist, das ausgewählt ist aus der Gruppe B, C, Si, Ge, Sn, N, O, S, P, wobei n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Wertigkeit des ausgewählten zentralen Elements ist, oder wobei X eine zentrale Struktureinheit ist, die ein einfaches oder verbrücktes Cycloalkan, ein Aromat, ein Heteroaromat, ein spiroverknüpftes polycyclisches System sein kann, und n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Zahl von Phenanthrolineinheiten ist,

wobei die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben.

2. Halbleitermaterial nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet, dass** das Matrixmaterial reversibel reduzierbar ist.
3. Halbleitermaterial nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet, dass** das Matrixmaterial bei einer Reduktion in stabile, redox-inaktive Bestandteile zerfällt.
4. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet daß** der Dotand ein Metallkomplex ist.
5. Halbleitermaterial nach Anspruch 4, **dadurch gekennzeichnet, daß** der Metallkomplex eine Struktur IV aufweist:

50

55

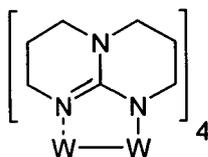


Struktur IV

wobei M ein Übergangsmetall ist, vorzugsweise Mo oder W; und wobei

- die Strukturelemente a-f die Bedeutung: a = $-CR_9R_{10}$, b = $-CR_{11}R_{12}$, c = $-CR_{13}R_{14}$, d = $R_{15}R_{16}$, e = $-CR_{17}R_{18}$ und f = $-CR_{19}R_{20}$ aufweisen können, wobei R_9 - R_{20} unabhängig Wasserstoff, Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR sind, wobei R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl oder Heteroaryl ist, wobei vorzugsweise R_9 , R_{11} , R_{13} , R_{15} , R_{17} , R_{19} = H und R_{10} , R_{12} , R_{14} , R_{16} , R_{18} , R_{20} = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR ist, oder
- bei den Strukturelementen c und/oder d C durch Si ersetzt sein kann, oder
- wahlweise a oder b oder e oder f NR ist, mit R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl, oder
- wahlweise a und f oder b und e NR sind, mit R = Alkyl mit C_1 - C_{20} , Cycloalkyl mit C_1 - C_{20} , Alkenyl mit C_1 - C_{20} , Alkynyl mit C_1 - C_{20} , Aryl, Heteroaryl,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f, aber nicht gleichzeitig a-c und c-e und nicht gleichzeitig b-d und d-f, ungesättigt sein können,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems sein können, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Si, Ge, Sn enthalten kann, oder
- die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines aromatischen oder kondensierten aromatischen Ringsystems sind, welches auch die Heteroelemente O, S, Si, N enthalten kann,
- wobei das Atom E ein Hauptgruppenelement ist, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe C, N, P, As, Sb,
- wobei das Strukturelement a-E-b wahlweise Bestandteil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Si, Ge, Sn enthalten kann, oder
- das Strukturelement a-E-b wahlweise Bestandteil eines aromatischen Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N enthalten kann.

6. Halbleitermaterial nach Anspruch 5, **dadurch gekennzeichnet, dass** der Dotand die folgende Struktur IVa aufweist:



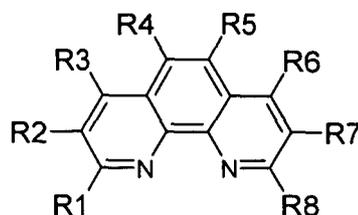
Struktur IVa = $W(hpp)_4$

- 7. Halbleitermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 3, **dadurch gekennzeichnet, daß** der Dotand ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall ist, vorzugsweise Cäsium.
- 8. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** das Matrixmaterial ein Energieniveau für das unterste unbesetzte Molekülorbital (LUMO) aufweist, welches sich um 0-0,5V, gegenüber dem Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden, bevorzugt um 0-0,3V, besonders bevorzugt um 0-0,15V, unterscheidet.
- 9. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, dass** das Matrixmaterial ein LUMO-Energieniveau aufweist, welches tiefer liegt als das Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden.
- 10. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, dass** die Konzentration des Dotanden 0,5 bis 25 Masseprozent, bevorzugt 1 bis 10 Masseprozent, besonders bevorzugt 2,5 bis 5 Masseprozent beträgt.
- 11. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** die Glasübergangstemperatur T_g des Matrixmaterials höher ist als diejenige von 4,7-Diphenyl-1,10-phenanthrolin.
- 12. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** das Matrixmaterial eine Verdampfungstemperatur von mindestens 200°C aufweist.

13. Organische Leuchtdiode, welche ein Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche umfaßt.

Geänderte Patentansprüche gemäss Regel 86(2) EPÜ.

1. Dotiertes organisches Halbleitermaterial umfassend mindestens ein organisches Matrixmaterial, das mit mindestens einem Dotanden dotiert ist, wobei das Matrixmaterial ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus Phenanthrolin-Derivaten der folgenden Strukturen I, II und III:



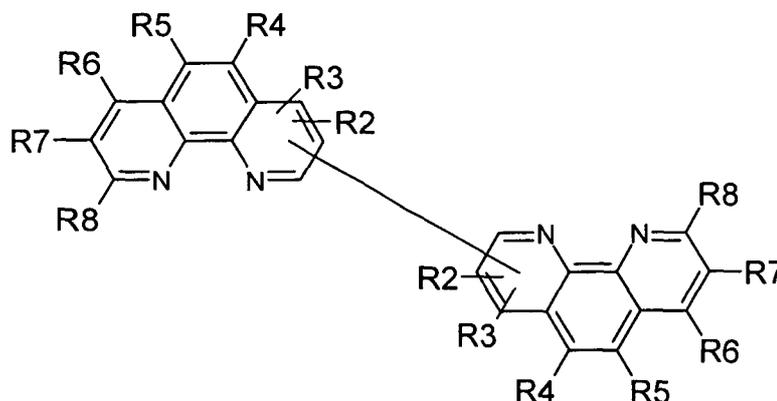
Struktur I

wobei:

R3 und R6 unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;

R1, R2, R4, R5, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist,

Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;

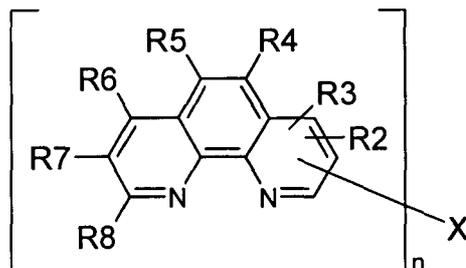


Struktur II

wobei Struktur II ein Dimer ist, bei dem zwei Phenanthrolin-Einheiten durch eine Einfachbindung miteinander verknüpft sind, sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolin-Einheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder

9-Position des jeweiligen Phenanthrolinrings befinden kann,

wobei die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben;



Struktur III

wobei X mit jeder Phenanthrolineinheit über eine Einfachbindung verknüpft ist, und sich diese Verknüpfung an jeder Phenanthrolineinheit unabhängig an der 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8- oder 9-Position des jeweiligen Phenanthrolineinings befinden kann,

wobei X ein zentrales Element ist, das ausgewählt ist aus der Gruppe B, C, Si, Ge, Sn, N, O, S, P, wobei n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Wertigkeit des ausgewählten zentralen Elements ist, oder wobei X eine zentrale Struktureinheit ist, die ein einfaches oder verbrücktes Cycloalkan, ein Aromat, ein Heteroaromat, ein spiroverknüpftes polycyclisches System sein kann, und n eine ganze Zahl zwischen 1 und der maximalen Zahl von Phenanthrolineinheiten ist,

wobei

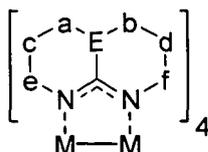
die Substituenten R2, R3, R4, R5, R6, R7 und R8 nicht gleichzeitig Wasserstoff sind, jedoch ansonsten unabhängig ausgewählt sind aus der Gruppe: H, Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist, Aryl, Heteroaryl, Oligoaryl, Oligoheteroaryl und Oligoarylheteroaryl, wobei sämtliche sp²-hybridisierten Kohlenstoffatome, die nicht zur Ringverknüpfung dienen, unabhängig substituiert sein können mit H, Alkyl mit C₁₋₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀, Alkyloxy -OR_x, Dialkylamino -NR_xR_y, Alkylthio -SR_x, -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x, -SO₂R_x, wobei R_x und R_y = Alkyl mit C₁ bis C₂₀, Alkenyl mit C₁ bis C₂₀, Alkynyl mit C₁ bis C₂₀ ist; oder Kombinationen derselben.

2. Halbleitermaterial nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Matrixmaterial reversibel reduzierbar ist.

3. Halbleitermaterial nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Matrixmaterial bei einer Reduktion in stabile, redox-inaktive Bestandteile zerfällt.

4. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet daß der Dotand ein Metallkomplex ist.

5. Halbleitermaterial nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß der Metallkomplex eine Struktur IV aufweist:

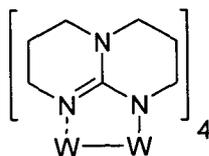


Struktur IV

wobei M ein Übergangsmetall ist, vorzugsweise Mo oder W; und wobei

- die Strukturelemente a-f die Bedeutung: a = -CR₉R₁₀⁻, b = -CR₁₁R₁₂⁻, c = -CR₁₃R₁₄⁻, d = R₁₅R₁₆⁻, e = -CR₁₇R₁₈⁻ und f = -CR₁₉R₂₀⁻ aufweisen können, wobei R₉-R₂₀ unabhängig Wasserstoff, Alkyl mit C₁-C₂₀, Cycloalkyl mit C₁-C₂₀, Alkenyl mit C₁-C₂₀, Alkynyl mit C₁-C₂₀, Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR sind, wobei R = Alkyl mit C₁-C₂₀, Cycloalkyl mit C₁-C₂₀, Alkenyl mit C₁-C₂₀, Alkynyl mit C₁-C₂₀, Aryl oder Heteroaryl ist, wobei vorzugsweise R₉, R₁₁, R₁₃, R₁₅, R₁₇, R₁₉ = H und R₁₀, R₁₂, R₁₄, R₁₆, R₁₈, R₂₀ = Alkyl mit C₁-C₂₀, Cycloalkyl mit C₁-C₂₀, Alkenyl mit C₁-C₂₀, Alkynyl mit C₁-C₂₀, Aryl, Heteroaryl, -NRR oder -OR ist, oder
- bei den Strukturelementen c und/oder d C durch Si ersetzt sein kann, oder
- wahlweise a oder b oder e oder f NR ist, mit R = Alkyl mit C₁-C₂₀, Cycloalkyl mit C₁-C₂₀, Alkenyl mit C₁-C₂₀, Alkynyl mit C₁-C₂₀, Aryl, Heteroaryl, oder
- wahlweise a und f oder b und e NR sind, mit R = Alkyl mit C₁-C₂₀, Cycloalkyl mit C₁-C₂₀, Alkenyl mit C₁-C₂₀, Alkynyl mit C₁-C₂₀, Aryl, Heteroaryl,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f, aber nicht gleichzeitig a-c und c-e und nicht gleichzeitig b-d und d-f, ungesättigt sein können,
- wobei die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems sein können, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Ge, Sn enthalten kann, oder
- die Bindungen a-c, b-d, c-e und d-f Teil eines aromatischen oder kondensierten aromatischen Ringsystems sind, welches auch die Heteroelemente O, S, Si, N enthalten kann,
- wobei das Atom E ein Hauptgruppenelement ist, bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe C, N, P, As, Sb,
- wobei das Strukturelement a-E-b wahlweise Bestandteil eines gesättigten oder ungesättigten Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N, P, Si, Ge, Sn enthalten kann, oder
- das Strukturelement a-E-b wahlweise Bestandteil eines aromatischen Ringsystems ist, welches auch die Heteroelemente O, S, Se, N enthalten kann.

6. Halbleitermaterial nach Anspruch 5, **dadurch gekennzeichnet, dass** der Dotand die folgende Struktur IVa aufweist:

Struktur IVa = W(hpp)₄

7. Halbleitermaterial nach einem der Ansprüche 1 bis 3, **dadurch gekennzeichnet, daß** der Dotand ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall ist, vorzugsweise Cäsium.

8. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** das Matrixmaterial ein Energieniveau für das unterste unbesetzte Molekülorbital (LUMO) aufweist, welches sich um 0-0,5V, gegenüber dem Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden, bevorzugt um 0-0,3V, besonders bevorzugt um 0-0,15V, unterscheidet.

9. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, dass** das Matrixma-

EP 1 786 050 A1

terial ein LUMO=Energieniveau aufweist, welches tiefer liegt als das Ionisationspotential (HOMO) des Dotanden.

5 **10.** Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, dass** die Konzentration des Dotanden 0,5 bis 25 Masseprozent, bevorzugt 1 bis 10 Masseprozent, besonders bevorzugt 2,5 bis 5 Masseprozent beträgt.

11. Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** die Glasübergangstemperatur T_g des Matrixmaterials höher ist als diejenige von 4,7-Diphenyl-1,10-phenanthrolin.

10 **12.** Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet, daß** das Matrixmaterial eine Verdampfungstemperatur von mindestens 200°C aufweist.

13. Organische Leuchtdiode, welche ein Halbleitermaterial nach einem der vorangehenden Ansprüche umfaßt.

15

20

25

30

35

40

45

50

55

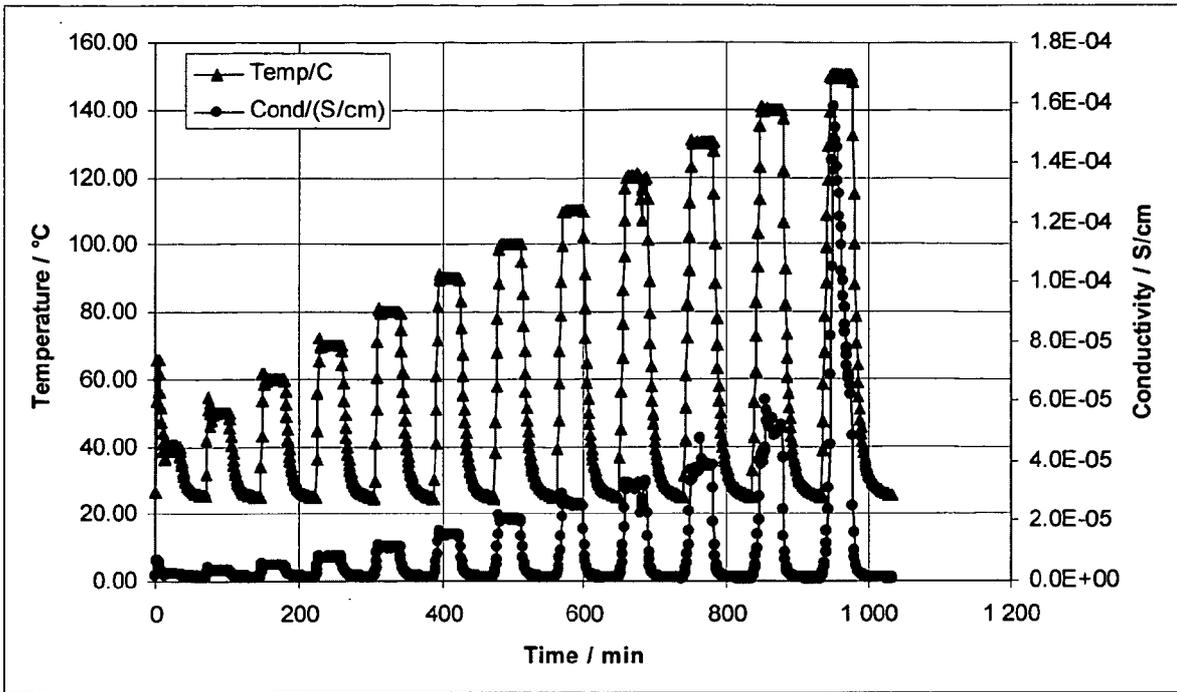


Fig. 1

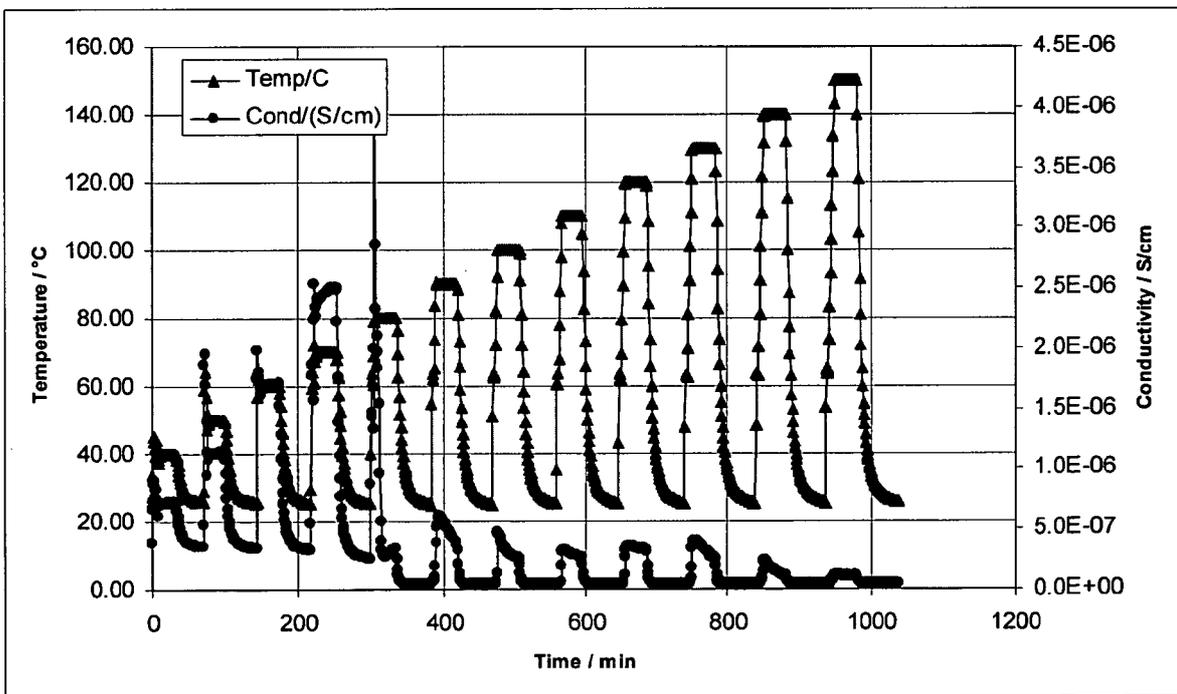


Fig. 2

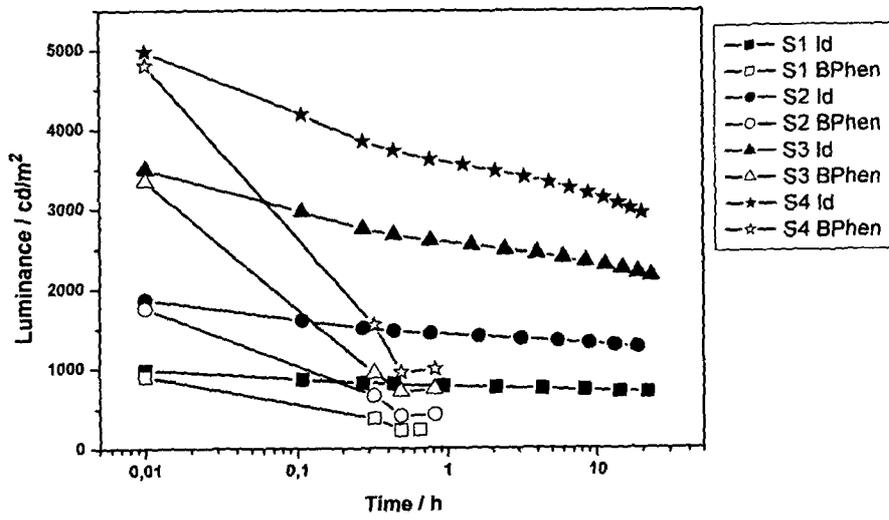


Fig. 3



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE				
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (IPC)	
X	WO 2005/086251 A (NOVALED GMBH; WERNER, ANSGAR; KUEHL, OLAF; GESSLER, SIMON; HARADA, KEN) 15. September 2005 (2005-09-15) * Seite 58 - Seite 60 *	1-6, 10-13	H01L51/50	
X	GUFENG HE ET AL: "High-efficiency and low-voltage p-i-n electrophosphorescent OLEDs with double-doping emission layers" PROCEEDINGS OF THE SPIE, SPIE, BELLINGHAM, VA, US, Bd. 5464, Nr. 1, 2004, Seiten 26-31, XP002356312 ISSN: 0277-786X	1,2,7-9, 13		
Y	* das ganze Dokument *	4-6		
Y	EP 1 511 094 A (NOVALED GMBH) 2. März 2005 (2005-03-02) * Absatz [0028] - Absatz [0030] *	4-6		
X	EP 0 855 848 A (KIDO, JUNJI; INTERNATIONAL MANUFACTURING AND ENGINEERING SERVICES CO.,) 29. Juli 1998 (1998-07-29) * Beispiel 2 *	1,10		RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (IPC)
D,X	WO 03/088271 A (THE UNIVERSITY OF SOUTHERN CALIFORNIA; THOMPSON, MARK) 23. Oktober 2003 (2003-10-23) * Ansprüche 6,13,14 *	1,4		H01L
D,A	EP 1 097 980 A (SONY CORPORATION) 9. Mai 2001 (2001-05-09) * Verbindungen 28,96,115, *			
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt				
Recherchenort Den Haag		Abschlußdatum der Recherche 5. April 2006	Prüfer Königstein, C	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument		

2
EPO FORM 1503 03.02 (P04C03)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
 ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 05 02 4515

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.

Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

05-04-2006

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 2005086251	A	15-09-2005	DE 102004010954 A1	06-10-2005
EP 1511094	A	02-03-2005	CN 1619854 A	25-05-2005
			DE 10339772 A1	14-04-2005
			JP 2005072012 A	17-03-2005
			US 2005110009 A1	26-05-2005
EP 0855848	A	29-07-1998	CN 1190322 A	12-08-1998
			JP 10270171 A	09-10-1998
			US 6013384 A	11-01-2000
WO 03088271	A	23-10-2003	AU 2002323418 A1	27-10-2003
EP 1097980	A	09-05-2001	JP 2001131174 A	15-05-2001
			US 6972334 B1	06-12-2005

EPO FORM P0461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

IN DER BESCHREIBUNG AUFGEFÜHRTE DOKUMENTE

Diese Liste der vom Anmelder aufgeführten Dokumente wurde ausschließlich zur Information des Lesers aufgenommen und ist nicht Bestandteil des europäischen Patentdokumentes. Sie wurde mit größter Sorgfalt zusammengestellt; das EPA übernimmt jedoch keinerlei Haftung für etwaige Fehler oder Auslassungen.

In der Beschreibung aufgeführte Patentdokumente

- US 5093698 A [0004]
- US 5811833 A [0005]
- US 6013384 A, J. Kido [0005] [0037]
- WO 03088271 A, M.Thomson [0005] [0005]
- EP 0564224 A2 [0037]
- EP 1097981 A [0037]
- EP 1097980 A [0037]

In der Beschreibung aufgeführte Nicht-Patentliteratur

- **C.W. TANG et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 1987, vol. 51 (12), 913 [0002]
- **J. KIDO et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 1998, vol. 73, 2866 [0005]
- **M. MAITROT et al.** *J. Appl. Phys.*, 1986, vol. 60 (7), 2396-2400 [0005]
- **M. PFEIFFER et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 1998, vol. 73 (22), 3202 [0005]
- **A. NOLLAU et al.** *J. Appl. Phys.*, 2000, vol. 87 (9), 4340 [0005]
- **A.G. WERNER.** *Appl. Phys. Lett.*, 2003, vol. 82, 4495 [0005]
- **K. HARADA et al.** *Phys. Rev. Lett.*, 2005, vol. 94, 036601 [0005]
- **X. ZHOU et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 2001, vol. 78 (4), 410 [0006]
- **J. KIDO et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 1998, vol. 73 (20), 2866 [0006]
- **J.-S. HUANG et al.** *Appl. Phys. Lett.*, 2002, vol. 80, 139 [0006]
- **R. SCHLAF et al.** *J. Phys. Chem. B*, 1999, vol. 103, 2984 [0010]
- **W. GAO.** *Appl. Phys. Lett.*, 2003, vol. 82, 4815 [0010]
- **J.D. ANDERSON.** *J. Amer. Chem. Soc.*, 1998, vol. 120, 9646 [0010]
- **ANDRADE et al.** *Org. Electron.*, 2005, vol. 6, 11 [0010]
- **T.B. TANG.** *J. Appl. Phys.*, 1986, vol. 59, 5 [0010]
- **V.D. PARKER.** *J. Amer. Chem. Soc.*, 1974, vol. 96, 5656 [0010]
- **L.L. MILLER.** *J. Org. Chem.*, 1972, vol. 37, 916 [0010]
- **Y. FU et al.** *J. Amer. Chem. Soc.*, 2005, vol. 127, 7227 [0010]
- **B.W. ANDRADE.** *Org. Electron.*, 2005, vol. 6, 11 [0010]
- **A.J. BARD ; L.R. FAULKNER.** *Electrochemical Methods: Fundamentals and Applications.* Wiley, 2000 [0010]
- **Y. FU et al.** *J. Am. Chem. Soc.*, 2005, vol. 127, 7227-7234 [0015]

专利名称(译)	掺杂有机半导体材料		
公开(公告)号	EP1786050A1	公开(公告)日	2007-05-16
申请号	EP2005024515	申请日	2005-11-10
[标]申请(专利权)人(译)	诺瓦莱德公开股份有限公司		
申请(专利权)人(译)	Novaled公司AG		
当前申请(专利权)人(译)	Novaled公司AG		
[标]发明人	WERNER ANSGAR LUX ANDREA		
发明人	WERNER, ANSGAR LUX, ANDREA		
IPC分类号	H01L51/50		
CPC分类号	H01L51/0072 H01L51/002 H01L51/0026 H01L51/0052 H01L51/0077 H01L51/5048 H01L51/5052 H01L2251/308		
其他公开文献	EP1786050B1		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

掺杂的有机半导体至少包含掺杂有至少掺杂剂的有机基质材料，其中基质材料是含有菲咯啉衍生物(I) - (III)的基团。掺杂的有机半导体至少包含掺杂有至少掺杂剂的有机基质材料，其中基质材料是含有菲咯啉-式(I) - (III)的衍生物的基团(其中(II)是二聚体，其中两个菲咯啉单元通过单键连接在一起，并且连接位于相应的菲咯啉环的第2位，第3位，第4位，第5位，第6位，第7位，第8位或第9位。R₁-R₈=H, 1-20C烷基, 1-20C链烯基, 1-20C炔基, 烷氧基(-OR_x), 二烷基氨基(-NR_xR_y), 烷硫基(-SR_x), -NO₂, -CHO, -COOR_x, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x或-SO₂R_x; R_x, R_y=1-20C烷基, 1-20C链烯基, 1-20C炔基, (杂)芳基, 低聚芳基, 低杂芳基或低聚芳基杂芳基, 其中所有sp²-杂化的碳原子不用于环的连接, 可选被H, 1-20C烷基, 1-20C链烯基, 1-20C炔基, 烷氧基(-OR_x), 二烷基氨基(-NR_xR_y), 烷硫基(-SR_x), -NO₂, -CHO, -COOR_x取代, -F, -Cl, -Br, -I, -CN, -NC, -SCN, -OCN, -SOR_x或-SO₂R_x(其中R_x和R_y是1-20C烷基, 1-20C链烯基或1-20C炔基); X=中心元素(如B, C, Si, Ge, Sn, N, O, S或P)或中心结构单元, 它是直链或桥连的环烷烃, 芳香族, 杂芳香族, 螺环连接的多环系统;并且n=1至所选中心元素的最大化合价或1至最大数目的菲咯啉单元。在式(I)中: R₁, R₂, R₄, R₅, R₇和R₈不同时为氢。在式(II)和(III)中: R₂-R₈不同时为氢。其中X通过单键与每个菲咯啉单元连接, 并且每个菲咯啉单元的连接在相应的第2, 第3, 第4, 第5, 第6, 第7, 第8或第9位发生。菲咯啉环。包括半导体的有机发光二极管包括独立权利要求。[图片]。

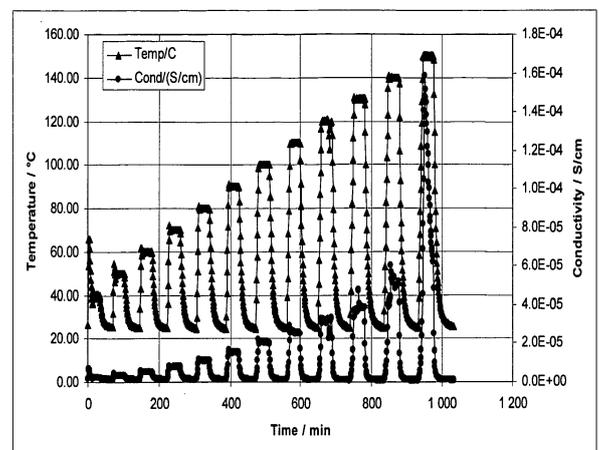


Fig. 1