(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第4006335号

(P4006335)

(45) 発行日 平成19年11月14日 (2007.11.14)

- (24) 登録日 平成19年8月31日 (2007.8.31)
- (51) Int.Cl.
 F I

 HO1L 51/50
 (2006.01)
 HO5B 33/14
 B

 CO9K 11/06
 (2006.01)
 CO9K 11/06
 66O

請求項の数 2 (全 46 頁)

(21) 出願番号	特願2002-546468 (P2002-546468)	(73)特許権者	€ 000001007
(86) (22) 出願日	平成13年11月30日 (2001.11.30)		キヤノン株式会社
(86) 国際出願番号	PCT/JP2001/010477		東京都大田区下丸子3丁目30番2号
(87) 国際公開番号	W02002/045466	(74) 代理人	100096828
(87) 国際公開日	平成14年6月6日 (2002.6.6)		弁理士 渡辺 敬介
審査請求日	平成16年9月17日 (2004.9.17)	(74) 代理人	100110870
(31) 優先権主張番号	特願2000-364650 (P2000-364650)		弁理士 山口 芳広
(32) 優先日	平成12年11月30日 (2000.11.30)	(72)発明者	鎌谷 淳
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		神奈川県川崎市麻生区百合丘3-26-4
(31) 優先権主張番号	特願2001-64203 (P2001-64203)	(72)発明者	岡田伸二郎
(32) 優先日	平成13年3月8日 (2001.3.8)		神奈川県伊勢原市上粕屋2639-3
(33) 優先権主張国	日本国(JP)	(72)発明者	坪山明
			神奈川県相模原市大野台6-5-4-10
前置審査			4
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】発光素子及び表示装置

(57)【特許請求の範囲】

【請求項1】

基体上に設けられた陽極と、該陽極に対向配置される陰極と、前記陽極と前記陰極の間 に配置される有機化合物からなる発光層と、該発光層と前記陽極との間に配置される<u>ホー</u> ル輸送層を備える有機発光素子であって、

前記発光層が<u>ホスト材料である</u>非発光性の第一の有機化合物と<u>、下記式のいずれか1つ</u>で表される燐光発光性の第二の有機化合物とから構成され、前記発光層の中で前記第二の 有機化合物の占める濃度が8重量%以上13重量%以下であることを特徴とする有機発光 素子。







【請求項2】

請求項<u>1に</u>記載の有機発光素子と、表示情報を前記有機発光素子に与える駆動回路を備 えたことを特徴とする画像表示装置。

【発明の詳細な説明】

【0001】

[技術分野]

本発明は、平面光源や平面状ディスプレイ等に使用される有機薄膜発光素子に関する。 有機化合物を用いた発光素子に関するものであり、さらに詳しくは、高濃度で用いても濃 度消光を起こしにくい金属配位化合物の発光材料を発光層に含む効率の高い発光素子に関 するものである。

30

40

10

20

【0002】 [背景技術]

有機発光素子は、古くはアントラセン蒸着膜に電圧を印加して発光させた例(Thin Solid Films,94(1982)171)等がある。しかし近年、無機発光 素子に比べて大面積化が容易であることや、各種新材料の開発によって所望の発色が得ら れることや、また低電圧で駆動可能であるなどの利点により、さらに高速応答性や高効率 の発光素子として、材料開発を含めて、デバイス化のための応用研究が精力的に行われて いる。

【 0 0 0 3 】

例えば、Macromol.Symp.125,1~48(1997)に詳述されてい るように、一般に有機EL素子は透明基板上に形成された、上下2層の電極と、この間に 発光層を含む有機物層が形成された構成を持つ。その基本的な構成を図1(a)および(b)に示した。

[0004]

図1に示すように、一般に有機EL素子は透明基板15上に透明電極14と金属電極1 1の間に複数層の有機膜層から構成される。

[0005]

図1(a)の素子では、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる。透明電極1 4としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層1 50

(2)

3への良好なホール注入特性を持たせている。金属電極11としては、アルミニウム、マ グネシウムあるいはそれらを用いた合金などの仕事関数の小さな金属材料を用い有機層へ の良好な電子注入性を持たせる。これら電極には、50~200nmの膜厚が用いられる

【0006】

発光層12には、電子輸送性と発光特性を有するアルミニウムキノリノール錯体など(代表例は、以下に示すAlq3)が用いられる。また、ホール輸送層13には例えばビフ ェニルジアミン誘導体(代表例は、以下に示す - NPD)など電子供与性を有する材料 が用いられる。

[0007]

10

以上の構成した素子は整流性を示し、金属電極11を陰極に透明電極14を陽極になる ように電界を印加すると、金属電極11から電子が発光層12に注入され、透明電極15 からはホールが注入される。

[0008]

注入されたホールと電子は発光層12内で再結合により励起子が生じ発光する。この時 ホール輸送層13は電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12/ホール輸送層1 3界面の再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

【0009】

さらに、図1(b)では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層 16が設けられている。発光と電子・ホール輸送を分離して、より効果的なキャリアブロ 20 ッキング構成にすることで、効率的な発光を行うことができる。電子輸送層16に、例え ば、オキサジアゾール誘導体などの電子輸送材料を用いることができる。

[0010]

これまで、一般に有機 EL素子に用いられている発光は、発光過程で、励起状態として 励起1重項状態と3重項状態を用いるものが知られており、前者から基底状態への遷移は 蛍光と呼ばれ、後者からの遷移は燐光と呼ばれており、これらの状態にある物質を、それ ぞれ1重項励起子、3重項励起子と呼ぶ。

[0011]

これまで検討されてきた有機発光素子は、その多くが励起1重項状態から基底状態に遷 移するときの蛍光が利用されている。一方最近、三重項励起子を経由した燐光発光を利用 する素子の検討がなされている。発表されている代表的な文献はとしては、

文献1:Improved energy transfer in electro phosphorescent device(D.F.O'Brienら、Appli ed Physics Letters Vol 74,No3 p422(1999))、

文献2:Very high-efficiency green organic light-emitting devices basd on electroph osphorescence(M.A.Baldoら、Applied Physics Letters Vol 75,No1 p4(1999))である。

【0012】

これらの文献では、図1(c)に示すように有機層が4層の構成が主に用いられている 。それは、陽極側からホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送 層16からなる。用いられている材料は、以下に示すキャリア輸送材料とりん光発光性材 料である。各材料の略称は以下の通りである。

Alq3:アルミニウム - キノリノール錯体

- N P D : N 4 , N 4 ' - D i - n a p h t h a l e n e - 1 - y l - N 4 , N 4 ' d i p h e n y l - b i p h e n y l - 4 , 4 ' - d i a m i n e C B P : 4 , 4 ' - N , N ' - d i c a r b a z o l e - b i p h e n y l B C P : 2 , 9 - d i m e t h y l - 4 , 7 - d i p h e n y l - 1 , 10 - p h e n a n t h r o l i n e 30

P tOEP:白金 - オクタエチルポルフィリン錯体 Ir(ppy)3:イリジウム - フェニルピリミジン錯体 【0013】 【化11】





 α -NPD

Alq3





CBP

BCP

30

10

20



Ir(ppy)₃

40

50

【0014】

文献1、2ともに、高効率が得られた素子には図1(c)の構成で、ホール輸送層13 に - NPD、電子輸送層16にAlq3、励起子拡散防止層17にBCP、発光層12 にCBPをホスト材料として、これに燐光発光性材料である白金-オクタエチルポルフィ リン錯体(PtOEP)、またはイリジウム-フェニルピリミジン錯体(Ir(ppy) 3)を6%程度の濃度で分散混入した材料が用いられている。 【0015】 現在燐光性発光材料が特に注目される理由は、以下の理由で原理的に高発光効率が期待できるからである。すなわち、キャリア再結合により生成される励起子は1重項励起子と3重項励起子からなり,その確率は1:3である。これまでの有機EL素子は、蛍光発光を利用していたが、原理的にその発光収率は生成された励起子数に対して、25%でありこれが上限であった。しかし3重項励起子から発生する燐光を用いれば、原理的に少なくとも3倍の収率が期待され、さらにエネルギー的に高い1重項から3重項への項間交差による転移を考え合わせると、原理的には4倍の100%の発光収率が期待できる。

【0016】

しかし上記燐光発光を用いた有機発光素子は、一般に蛍光発光型の素子と同様に、発光 効率の劣化と素子安定性に関してさらなる改良が求められている。

【0017】

この劣化原因の詳細は不明であるが、本発明者らは燐光発光のメカニズムを踏まえて以 下のように考えている。

【0018】

有機発光層が、キャリア輸送性のホスト材料と燐光発光性のゲストからなる場合、3重 項励起子から燐光発光にいたる主な過程は、以下のいくつかの過程からなる。

1.発光層内での電子・ホールの輸送

2.ホストの励起子生成

3.ホスト分子間の励起エネルギー伝達

4.ホストからゲストへの励起エネルギー移動

5. ゲストの3重項励起子生成

6. ゲストの3重項励起子から基底状態遷移と燐光発光

[0019]

それぞれの過程における所望のエネルギー移動や発光は、さまざまなエネルギー失活過 程との競争反応である。

[0020]

特に燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命よ り3桁以上長く、エネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質と の反応や、励起子同士での多量体形成などによって、失活過程が起こる確立が多くなり、 ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化につながり易いと本発明者らは考えている。 【0021】

有機発光素子の発光効率を高めるためには、発光中心材料そのものの発光量子収率を大 きくすることは言うまでもないが、発光層中の発光材料の濃度を高めることも素子の発光 強度を高める上で重要な因子である。

【0022】

しかし発光層中の発光材料の濃度が低い場合(重量比数%以下)には、その濃度に比例 して発光強度が上昇するが、一般に数%から7%以上になると、この比例関係からずれ、 逆に発光強度が低下し、効率が悪化する現象がある。この現象は、特開平05-0786 55号や特開平05-320633号公報などにも開示されている。これは濃度消光また は濃度失括として知られている現象である。

【0023】

実際、Ir(ppy)₃の場合、CBPをホスト材料として、6-7%程度の濃度が最 も発光効率がよく、6-7%以上の濃度では発光効率は低下し、12%濃度では効率は約 半分、100%濃度では10分の1以下になる。(参考文献:Applied Phys ics letters 4,vol75,1999)

【0024】

この原因として、燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励 起子の寿命より3桁以上長いために、発光待ち状態である3重項励起状態に存在する分子 が多くなる。この時、3重項励起子同士が相互作用してエネルギーを失う熱失活が起こり 易い。これを3重項-3重項消滅と呼び、特に高電流密度時に発光効率が低下すると言う 20

10

30

問題に関係している。またエネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周 辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などによって、失活過程が起こる確率が多 くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化に影響するとも考えられる。

[発明の開示]

本発明の目的は、上記濃度消光の現象の発生を抑えることによって、発光材料をより高 濃度で用いる環境を提供することで、有機発光素子の発光強度をより高くすることにある

[0026]

より詳しくは、本発明は、金属配位化合物の発光材料に置換基を導入することにより、 10 発光層のホスト材料に対して高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい材料を提供するこ とを目的とする。

【 0 0 2 7 】

本発明のより特定の目的は、濃度消光を克服して、発光強度の大きな有機発光素子を提供することであり、基体上に設けられた陽極と、該陽極に対向配置される陰極と、前記陽極と前記陰極の間に配置される有機化合物からなる発光層と、該発光層と前記陽極との間に配置される<u>ホール輸送層</u>を備える有機発光素子であって、前記発光層が<u>ホスト材料である</u>非発光性の第一の有機化合物と、下記式のいずれか1つで表される燐光発光性の第二の 有機化合物とから構成され、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が8重 量%以上13重量%以下であることを特徴とする有機発光素子を提供するものである。 【0029】

【化12】







[0034]

[発明を実施するための最良の形態]

本発明の基本的な素子構成は、図1(a)、(b)および(c)に示すものと同様である。

[0035]

すなわち、図1に示したように、一般に有機EL素子は、透明基板15上に、50~2 00nmの膜厚を持つ透明電極14と、複数層の有機膜層と、及びこれを挟持するように 厚さが10~500nmの金属電極11が形成される。 40

50

20

【 0 0 3 6 】

図1(a)には、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる例を示す。透明電極 14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層 13へホール注入しやすくしている。金属電極11には、アルミニウム、マグネシウムあ るいはそれらを用いた合金など、仕事関数の小さな金属材料を用い、有機層への電子注入 をしやすくしている。

【 0 0 3 7 】

発光層12には、本発明の化合物を用いているが、ホール輸送層13には、例えばトリフェニルジアミン誘導体、代表例としては前記 - NPDなど、電子供与性を有する材料も適宜用いることができる。

[0038]

以上の構成した素子は電気的整流性を示し、金属電極11を陰極に、透明電極14を陽 極になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発光層12に注入され、透明 電極15からはホールが注入される。

【 0 0 3 9 】

注入されたホールと電子は、発光層12内で再結合して励起子が生じ、発光する。この 時ホール輸送層13は、電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12とホール輸送 層13の間の界面における再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

【0040】

さらに図1(b)の素子では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸 20 送層16が設けられている。発光機能と、電子及びホール輸送機能とを分離して、より効 果的なキャリアブロッキング構成にすることで、発光効率を上げている。電子輸送層16 としては、例えばオキサジアゾール誘導体などを用いることができる。

【0041】

また図1(c)に示すように、陽極である透明電極14側から、ホール輸送層13、発 光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16、及び金属電極11からなる4層構成 とすることも望ましい形態である。

【0042】

一般に各有機膜層12、13、16および17はそれぞれ200nm以下の厚さで形成
 され、特に発光層12は、5~200nmの厚さで形成される。
 【0043】

30

10

本発明者らは、発光中心材料として、置換環状基を含む前記一般式(1)で示される金 属配位化合物を用いることにより、高効率発光で、さらに、分子間相互作用が抑制され、 従来の濃度に対して高濃度でも濃度消光を起こしにくくなることを知見した。

[0044]

また、この濃度消光の抑制は金属配位化合物が有する置換基に由来する効果であるが、 この置換基は配位子の配位数によらず最低一つの配位子に置換基を有していることによっ て濃度消光を起こしにくくなることを見いだした。

【0045】

特にこれによって従来の燐光発光型有機EL素子において、発光層中の発光材料が占め 40 る濃度を8%以上の高濃度とすることが可能になり、もって発光輝度の高い有機EL素子 を提供できた。

[0046]

本発明に用いた金属配位化合物は、りん光性発光をするものであり、最低励起状態が、 3重項状態のMLCT*(Metal-to-Ligand Charge Trans fer)または - *励起状態であると考えられる。これらの状態から基底状態に遷移 するときにりん光発光が生じる。

【0047】

一般にりん光寿命はMLCT*の方が - *より短いと言われているが本発明による 濃度消光を抑制する分子構造は、その最低励起状態がMLCT*である場合にも - * 50 である場合にも有効であり、いずれの場合においても、発光層中に高濃度でドーピングで きる。

【0048】

本発明の発光材料のりん光収率は、0.1から0.9と高い値が得られ、りん光寿命は 0.1~30µsecと短寿命であった。ここで用いたりん光収率(すなわち、標準試料 の量子収率 (st)に対する目的試料の量子収率 (sample)の比、即ち、相対 量子収率)は、次式で求められる。

(sample) / (st) = [Sem(sample) / Iabs(sample))] / [Sem(st) / Iabs(st)]

Iabs(st):標準試料の励起する波長での吸収係数

Sem (s t) : 同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度

I a b s (s a m p l e):目的化合物の励起する波長での吸収係数

Sem(sample):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度

【0049】

ここでいうりん光量子収率はIr(ppy)₃を標準試料とし、その量子収率を1とした相対量子収率として与えられる。

[0050]

またここでいう発光(りん光)寿命は、以下の方法による測定値である。

【 0 0 5 1 】

寿命の測定方法

20

10

化合物をクロロホルムに溶かし、石英基板上に約0.1µmの厚みでスピンコートした ものを測定試料とする。これを浜松ホトニクス社製の発光寿命測定装置を用い、室温で励 起波長337nmの窒素レーザー光をパルス照射し、励起パルスが終わった後の発光強度 の減衰時間を測定する。

【0052】

初期の発光強度をI₀としたとき、 t 秒後の発光強度 I は、発光寿命 を用いて以下の 式で定義される。

【0053】

 $I = I_0 e \times p(-t/)$

すなわち、発光寿命 は、発光強度 I が初期値 I $_0$ の1 / e (I / I $_0$ = e⁻¹、 e は自然 30 対数の底)に減衰するまでの時間を意味する。

【0054】

りん光寿命が短いことは、EL素子にしたときに高発光効率化の条件となる。すなわち 、りん光寿命が長いと、発光待ち状態の3重項励起状態の分子が多くなり、特に高電流密 度時に発光効率が低下するという問題があった。本発明の材料は、高いりん光発光収率を 有し、短りん光寿命をもつEL素子の発光材料に適した材料である。また、短かいりん光 寿命が実現できるため、3重項にとどまる時間が短いために、エネルギーの高い状態にあ る時間が小さいので濃度消光が小さいことが想定される。実際の素子の通電試験において も、本発明の発光材料を用いると高い安定性をしめした。

[0055]

りん光発光材料の場合、発光特性が、その分子環境に強く依存する。蛍光発光素子の場合、発光材料の基本的性質はフォトルミネッセンスで検討されるが、りん光発光の場合は 周囲にあるホスト分子の極性の強さ、温度、固体 / 液体に依存するので、フォトルミネッ センスの結果が、EL素子の発光特性を反映しない場合が多い。フォトルミネッセンスの 結果から一部の特性を除いてEL特性を見積もることは一般にできない。

【0056】

本発明の配位子の環状構造にフッ素原子が1個または複数個含まれる場合には、エネル ギーギャップの変化をきたし、結果的に発光波長を短波長または長波長側に変化させるこ とが可能になる。これは、便宜的にMetalの電子軌道のHOMO/LUMOと配位子 の電子軌道のHOMO/LUMOを別に考えられるとした場合、配位子のHOMO/LU

50

MOのエネルギーが電気陰性度の大きいフッ素原子によって変化するため、金属のHOM Oと配位子のLUMO間のエネルギーギャップが変化し、最低励起状態であるMLCT状 態からの発光が短波長または長波長側に変化できる、と理解できる。従ってこれまでに、 広い波長範囲(青から赤)に渡って高量子収率で高い安定性を持つ発光材料はなかったが 、本発明の発光材料で実現することができ、かつ高効率で、広い波長範囲(青から赤)の 発光に応じた発光材料を提供することができる。

(9)

【 0 0 5 7 】

さらに、素子にした場合に、フッ素原子が持つ大きな電気陰性度によって、分子間相互 作用が抑制され、物理的には結晶化が抑制されるために膜質が均一化され、また物理的に は二量化反応が抑制されて、エネルギー失括が抑制されるために発光効率が向上し、結果 として電気特性の向上、素子安定性の向上が図れることもわかった。

【0058】

また、本発明の発光材料は、フッ素原子やポリフッ素、アルキル基が置換基として配位 子に複数ふくまれる場合には、その電気的効果により隣接分子との電気的反発により、あ るいは立体障害によって、発光分子間の直接的な相互作用を抑制してエネルギー失括を防 ぎ、濃度消光しにくくなっていると考えられる。

【0059】

また素子作成に当たっては、置換基を持つ材料、特にフッ素置換基を持つ発光材料は、 真空蒸着法で成膜するときに、昇華温度が低下して蒸着しやすくなりこの点でも効果が大 きい。

[0060]

かくして、以下の実施例に示すように、本発明の置換基を有する発光材料を用いること により、前述した濃度消光を減少させ、長時間安定した発光が期待できる。また有機発光 素子の実用使用温度であるマイナス20度から60度の温度範囲にて、高い燐光発光収率 を得ることができる。さらに発光層のホスト材料に対して8重量%濃度以上に用いた場合 、もしくは置換基を有していない化合物と比較して高濃度において、濃度消光を抑えるこ とができ、発光特性においても優れた性能を有するEL素子用の発光材料を提供できる。 本発明の置換基を持つ発光材料の発光層中の使用濃度は、8重量%以上、好ましくは10 重量%以上であるが、100%でも濃度消光しないで用いられる可能性も内在している。

【0061】

ここで、発光特性とは最大発光効率に由来する特性であり、最大発光効率は素子にした際に得られる最大発光輝度または輝度/電流の最大値、または光束/電力消費量の最大値、または外部量子効率の最大値のいずれかによって表わされる。

[0062]

本発明で示した高効率な発光素子は、省エネルギーや高輝度が必要な製品に応用が可能 である。応用例としては表示装置・照明装置やプリンターの光源、液晶表示装置のバック ライトなどが考えられる。表示装置としては、省エネルギーや高視認性・軽量なフラット パネルディスプレイが可能となる。また、プリンターの光源としては、現在広く用いられ ているレーザビームプリンタのレーザー光源部を、本発明の発光素子に置き換えることが できる。独立にアドレスできる素子をアレイ上に配置し、感光ドラムに所望の露光を行う ことで、画像形成する。本発明の素子を用いることで、装置体積を大幅に減少することが できる。照明装置やバックライトに関しては、本発明による省エネルギー効果が期待でき る。

【0063】

ディスプレイへの応用では、アクティブマトリクス方式であるTFT駆動回路を用いて 駆動する方式が考えられ、本発明の発光材料を発光層に用いた表示パネルを駆動すること により、良好な画質で、長時間表示にも安定な表示が可能になる。 【0064】

以下本発明に用いられる式(1)で示される金属配位化合物の具体的な構造式を下記表 1に示す。但し、これらは、代表例を例示しただけで、本発明は、これに限定されるもの 50

10

30

ではない。下記表1に使用しているPh~P9は下記に示した部分構造を表しており、これら部分構造中の置換基R1、R2、…に関しては、式(1)中の環状基Aの置換基R1、R2…に関してはA-R1、A-R2…と、また環状基Bの置換基R5、R6…に関しては、B-R5、B-R6、…のように表1中に示してある。

【 0 0 6 5 】

尚、表1中、<u>例示化合物(384),(314),(346</u>)が、本発明の化合物であ <u>る。</u>

- [0066]
- 【化14】



















30



【 0 0 6 7 】 【 化 1 5 】



【 0 0 6 8 】 【 表 1 - 1 】 20

(11)

		T		•	0	A DI	A., D2	AR3	AR4	8-85	8-86	8-87	B-88
No	<u>M</u>	<u>m</u>	<u>n 1</u>		<u><u></u></u>		<u> </u>	<u> </u>	H I	<u>ы н</u>	H	н	H
	lr	3		Ph					- H	н		н	
_2	lr	3		Ph				CH3	- 1 - 1	H	- H	н	
3	lr .	3		Ph		<u>- 11</u>	<u>n</u>	<u>и и и и и и и и и и и и и и и и и и и </u>	CH3	н	м	H	H
4	lr ,	3	<u> </u>			0245		H	H	н	н	-H	H
5	ir	3	0	Ph		<u>U2N0</u>	C2H5	—— <u> </u>		н	H	H	H
6	ir	3	0				<u> </u>	C:2H5	- H	H	- H	н	H
/	ir	3	<u> </u>			C			C2H5	H	н	H	H
8	ir	3	<u>v</u>			C2H7			н	H	-H	H	H
	<u>1</u> .	3	0	PA			C1H7	H	н	H	н	н	Н
10	<u>ir</u>		0	Ph Dh	<u> </u>		н –	C3H7	H	н	н	н	н
11	Ir L		0		P1	- H	H	Н	C3H7	H	Н	н	Н
12	ır t.		~	Ph Dh	01	CAH9	н.	H	Н	Н	H	Н	H
13	11 1	- 3	0	Dh	D1	H	C4H9	н	н	H	н	н	н
14	11 1-	3	0	Ph	PI	H	Н	C4H9	н	н	Н	н	н
10	11 1	2	- Ň	Ph	Pi	н	H	H	C4H9	н	н	н	Н
17	1	2	ň	Ph	P1	C6H13	H	Н	Н	Н	н	н	н
10	lr le	2	ň	Ph	PI		C6H13	Н	Н	Н	Н	н	н
10	u tr	2	n i	Ph	Pi	н	H	C6H13	Н	н	Н	н	н
20	j ji Je	3	-	ph 1	Pt	н	H	Н	C6H13	Н	Н	Н	Н
<u></u> う1	<u> </u>		ŏ	Ph	Pi	C8H17		H	Н	н	Н	н	н
21	1r		õ	ph 1	PI	Н	C8H17	Н	н	Н	Н	н	н
- <u></u> 72	l Ir		- Č	Ph	P1	н	н	C8H17	Н	Н	Н	Н	н
<u>∠y</u> ?∦	1 1r		- Š	Ph	P1	н	Н	Н	C8H17	н	H	H	н
			ก	Ph	P1	C12H25	Н	Н	н	н	Н	Н	Н
26	11 1r	3	0	Ph	PI	Н	C12H25	Н	н	н	Н	Н	н
20	l lr	3	n	Ph	P1	н	Н	C12H25	н	н	н	H	н
28	l lr	3	0 0	Ph	PI	Н	H	Н	C12H25	н	Н	H_	H
20	1r	3	0 0	Ph	P1	C15H31	H	Н	Н	н	H	Н	H
30	1	3	ň	Ph	P1	Н	C15H31	Н	н	Н	н	H	н
31	Ir.	3	0	Ph	P1	H	H	C15H31	н	Н	н	H	н
32	1	3	Ô	Ph	P1	H	Н	СНЗО	н	н	Н	H	Н
23	11	3	ň	Ph	P1	Н	H	C2H5O	н	н	Н	Н	Н
74	lr Ir	a	0	Ph	PI	Н	Н	C4H9O	н	н	Н	Н	н
25	Ir Ir	3	0	Ph	P1	Н	C4H9O	н	н	н	Н	Н	Н
36	Jr	3	0	Ph	PI	н		Н	н	н	н	н	H
37	lr	3	0	Ph	P1	н		H	н	н	н	н	н
38	lr	3	0	Ph	P1	н	Н		н	н	н	н	H
39	lr	3	0	Pħ	PI	H	Н	0×0	н	н	н	н	н
40	lr	3	0	Ph	P1	H	H	CF30	<u>н</u>	<u> H</u>	<u> H</u>		
41	Ir	3	0	Ph	P1	L H		<u>C4F9</u>				н	<u> n</u>
42	<u> r</u>	3		Ph		H	<u>C4F9</u>				1 11	<u>н</u>	
43	<u> Ir</u>	$\frac{1}{3}$	Ϋ́				C755		<u>μ</u>	1 H	1 H	<u>н н</u>	H H
44		+ 3	$+\frac{1}{2}$					C2F5	Н	T H	T H	H	ТH
40	+ "-	1 3	1 7	Ph		H	t H	C5F11	Н	н	Н	н	Н
40	1 1-	3	1 0	Ph	P1	H	H	C8F17	Н	н	Н	Н	Н
48	1 1-	3	tõ	Ph	P1	н	Н	C2F5C2H4	Н	н	Н	н	H
49	- <u> </u> -	3	1 õ	Ph	PI	CH3	н	CH3	Н	М	H	Н	H
50	1 1	3	1 õ	Ph	PI	H	СНЗ	СНЗ	н	н	H	н	H
51	1 Ir	3	t ŏ	Ph	P1	C2H5	Н	C2H5	Н	Н	H	Н	H
57	1 1	<u> </u>	t ň	Ph	P1	C4H9	H	C4H9	H	Н	Н	H	Н
53	1	3	1 0	Ph	P1	H	C4H9	H	H	Н	Н	Н	Н
54	1.	3	1 ň	Ph		Т Н	T H	Н	н	СНЭ	Н	н	Н
55	+ "	3	1 <u>n</u>	Ph	t pi	Н	Т н	H	н	Н	CH3	н	Н
<u> </u>	1 16							~ 7	1		1 11	0.00	1 1
56	lr lr	3	0	Ph	P1	Н	I H	I H	1	<u>H</u>	<u>і н</u>	<u> </u>	1 11
56	ir ir Ir	3	0	Ph Ph	P1 P1	H	<u>н</u> Н	H K	H	H H		Н	СНЗ
56 57 58	lr lr lr lr	3 3 3	0	Ph Ph Ph	P1 P1 P1	H H H	H H H	H H H	H H	H H C4H		H H	снз н
56 57 58 59	lr lr lr lr	3 3 3	0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1	H H H	H H H	H K H H	H H H	H H C4H9 H	H H C4H	H H H	СH3 Н Н

20

30

40

【0069】

【表1-2】

(12)

No	м	m	n	A	в	AR1	A-R2	A-R3	A R4	8-R5	B R6	B-R7	BR8
61	1.	2	0	Oh	P1	н	н	н	н	н	н	н	C4H9
62		2	0	OL	D1		ш	<u> </u>	Ц	C8H17	H	н	н
62	1.				01	 				<u>- u</u>	C9117	<u> </u>	u u
0.3	15		<u> </u>	- FN		 u	<u>п</u> u					00117	<u> </u>
04	11	3	<u> </u>	Ph			- <u></u>			51 51			000117
60	11		<u> </u>	Ph D	P1			F1 /1	F4			R (1	
60	15	3	<u> </u>	Ph	14		H .,	H	H	UN3 11		11 11	
6/	ļ ļr	3	<u> </u>	Ph	<u>۲۱</u>	0110	H		H	F1			
68	<u> </u>	3	<u> </u>	Ph	14	CH3	H	H	H	r1 11	H II	UHS	
69	lr	3	<u> </u>	Ph	14	CH3	H	H	H		H	H	CH3
10	l lr	3	0	Ph	14	<u> </u>	CH3	н –	H	CH3	H OUD	H	H
71	<u>Ir</u>	3	0	Ph	14	H	CH3	н	н	H	СНЗ	- H	н
/2	lr .	3	0	Ph	14	н	CH3	н	н	<u> </u>	н	СНЗ	H 0110
73	lr	3	0	Ph	14	H	CH3	н	H	H	H	н	СНЗ
74	hr.	3	0	Ph	P1	н	H	CH3	H	СНЗ	H	H	H.
75	h lr	3	0	Ph.	P1	H	H	CH3	н	H	СНЗ	H	H
76	lr I	3	0	Ph	<u>P1</u>	H	н	СНЗ	H	H	н	CH3	н
77	lr I	3	0	Ph	P1	<u>.</u> H	<u> </u>	CH3	<u>H</u>	H	. Н	н	СНЗ
78	l Ir	3	0	Ph	P1	н	Н	<u> </u>	СНЗ	H	<u>H</u>	CH3	H.
79	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	Н	H	<u> </u>	Н	СНЗ	н	н
80	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	Н	н	Н	н	Н	CH3	H
81	lr	3	0	Ph	<u>P1</u>	Н	C2H5	Н	Н	CH3	H	н	H
82	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	н	Н	Н	CH3	н	Н
83	lr	3	0	Ph	P1_	Н	C2H5	н	Н	Н	Н	CH3	H
84	lr	3	0	Ph	P1	н	C2H5	н	н	Н	Н	н	CH3
85	lr	3	0	Ph	P1	н	н	C2H5	Н	CH3	н	н	н
86	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	C2H5	н	н	CH3	Н	н
87	lr	3	0	Ph	P1	н	н	C2H5	Н	н	Н	CH3	Н
88	Ir	3	0	Ph	PI	H	H	C2H5	H	н	Н	н	CH3
89	lr	3	0	Ph	PI	H	H	Н	C2H5	Н	СНЗ	н	н
90	Ir	3	0	Ph	P1	н	н	н	C2H5	Н	Н	СНЗ	н
91	lr.	3	0	Ph	P1	C4H9	н	н	н	н	СНЗ	н	H
92	l Ir	3	0	Ph	PI	Н	C4H9	Н	Н	CH3	Н	н	Ĥ
93	Ir	3	0	Ph	PI	H	C4H9	н	н	М	СНЗ	н	н
94	Ir-	3	ů 0	Ph	PI	H	C4H9	Н	H	H	Н	СНЗ	н
95	1	3	n n	Ph	Pi	H	C4H9	<u>,,</u> Н	H	H	H H	Н	СНЗ
90	,, 1	3		Ph	pi	<u>н</u>	Н	C4H9	H	H	СНЗ	i i	H
07		2	<u> </u>	Dh	<u>61</u>	ы	Li Li	CAHQ	Li	H		CH3	L L
00		~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	<u> </u>		D1	<u> </u>	11 14	1 1	CIHO	,, ,,	CHO	H H	
- 30	IT.	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~			51 51	11 11		11 11	04130	н Н			
100		3	<u> </u>	70 DL				ា ម					
100	+ <u>r</u>	3						17 12					
		3					CONIS	ា					
102		3					CONIS	រា ម					
103	1 11	3				<u>n</u>	CONIS	ព					
104	h h	5	L ú				CONIS	7	<u> </u>	<u> </u>			
105	1 1 1 1			2 234		1 11	8 6.2	CODING 1	1 14		\$ \$100		
100		~	<u> </u>	Ph .		н	H	C6H13	Н			 	
1 1117		3	0	Ph Ph	P1 P1	H H	H	C6H13 C6H13	H	H H		CH3	H
100		3	0	Ph Ph Ph	P1 P1 P1	H H H	H H H	C6H13 C6H13 H	H H C6H13	H H H	CH3 H CH3	CH3 H	H
108	lr lr	3 3 3	0	Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1	H H H	H H H	C6H13 C6H13 H H	H H C6H13 C6H13	H H H	CH3 H CH3 CH3	CH3 H H	H H H
108 109	lr lr	3 3 3 3	0	Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3	H H H H	C6H13 C6H13 H H H	H H C6H13 C6H13 H	H H H CF3	H CH3 CH3 H	H CH3 H H H	H H H
108 109 110	lr lr lr lr	3 3 3 3 3		Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3 H	H H H H CH3	C6H13 C6H13 H H H	H H C6H13 C6H13 H H	H H CF3 CF3	H CH3 CH3 H H	H CH3 H H H H	H H H H
108 109 110 111	lr lr lr lr lr lr	3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3 H H	H H H H CH3	C6H13 C6H13 H H H H CH3	H H C6H13 C6H13 H H H	H H CF3 CF3 CF3	H CH3 CH3 CH3 H H H	H H H H H H	
108 109 110 111 112	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3 H H H	H H H CH3 H H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H	H C6H13 C6H13 H H H CH3	H H CF3 CF3 CF3 CF3	H CH3 CH3 CH3 H H H	H CH3 H H H H	
108 109 110 111 112 113	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H CH3 H H H CH3	H H H CH3 H H H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H	H H C6H13 C6H13 H H CH3 H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H	H CH3 CH3 CH3 H H H CH3 CH3 CH3 CH3	H CH3 H H H H H H	н Н Н Н Н Н Н
108 109 110 111 112 113 114	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3 H H CH3 H CH3 H	H H H CH3 H H H CH3	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H H	H H C6H13 C6H13 H H CH3 H H H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H	CH3 H CH3 CH3 H H H CF3 CF3	н СН3 Н Н Н Н Н Н Н	
108 109 110 111 112 113 114 115	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3		Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1 P1	H H H CH3 H H CH3 H H H	H H H CH3 H H CH3 H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H H CH3	H H C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H	CH3 H CH3 CH3 H H H CF3 CF3 CF3	н СН3 Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н	R H H H H H H H H H H
108 109 110 111 112 113 114 115 116	lr Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1	H H H CH3 H H CH3 H CH3 H H	H H H CH3 H H CH3 H H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H CH3 H CH3 H	H H C6H13 C6H13 H H CH3 H H H CH3	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H	CH3 H CH3 CH3 H H H CF3 CF3 CF3 CF3	н СН3 Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н	R H H H H H H H H H H H H H H H H
108 109 110 111 112 113 114 115 116 117	lr Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1	Н Н Н СН3 Н Н СН3 Н Н Н СН3	H H H CH3 H H H CH3 H H H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H CH3 H H H H	H C6H13 C6H13 H H CH3 H H H CH3 H H CH3 H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H H	CH3 H CH3 CH3 H H H H CF3 CF3 CF3 CF3 H	н СH3 Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н СF3	H H <t< td=""></t<>
108 109 110 111 112 113 114 115 116 117 118	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir I	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph	P1	H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H	H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H H CH3	C6H13 C6H13 H H H CH3 CH3 H H CH3 H H H CH3 H H	H H C6H13 C6H13 H H CH3 H H H CH3 H H H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H H	CH3 H CH3 CH3 H H H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H	H H H H H H H H H H CF3 CF3	
108 109 110 111 112 113 114 115 116 117 118 119	Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir Ir I		0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph Ph P	P1 P1	H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H H	H H H CH3 H CH3 H CH3 H H H CH3 H	C6H13 C6H13 H H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3 H H CH3	H H C6H13 C6H13 H H H CH3 H H H CH3 H H H	H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H H H	CH3 H CH3 CH3 CH3 H H H H CF3 CF3 CF3 CF3 CF3 H H H	п СН3 Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н	

20

30

[0070]

【表1-3】

No	мТ	m	n	A	в	A RI	A-R2	A-R3	A-R4	8-R5	B-R6	B-R7	BR8
121	Ir T	3	0	Ph	P1	CH3	н	н	Н	н	Н	н	CF3
122	lr l	3	0	Ph	PI	н	CH3	н	н	Н	Н	н	CF3
123	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	CH3	н	н	Н	н	CF3
124	lr	3	0	Ph_	PI	Н	н	Н	CH3	H	Н	Н	CF3
125	İr	3	0	Ph	PI	CH3	н	H	Н	F	H	H	Н
126	lr	3	0	Ph	P1	H	СНЗ	н	н	F	Н	Н	H
127	lr	3	0	Ph	P1_	H	н	CH3	<u> </u>	F	Н	Н	<u> </u>
128	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	H	СНЗ	F	H	H	<u> </u>
129	lr	3	0	Ph	P1	CH3	н	Н	Н	н	F	Н	<u> </u>
130	lr	3	0	Ph	P1	н	CH3	Н	н	<u> H</u>	<u>۲</u>	H	<u> </u>
131	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	СНЗ	<u>H</u>		<u>+</u>	H	н
132	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	H	СНЗ	H	+	H H	
133	lr	3	0	Ph	P1	CH3	H	H	H	<u>н</u>	H	ļ	
134	Ir	3	0	Ph	14	H	CH3	H	H 1	H	<u>ក</u>		
135	lr		0	Ph -	<u> </u>	H	H				 ប	1 6	
136	lr		- v			H	<u></u>	F1	<u>u</u>			μ <u></u>	
137	<u></u>	<u> </u>	ů,	Fh		<u>UH3</u>	- n	<u>гі</u> ці	1	רז ע			
138	<u>lr</u>		Ú.	Ph		H		11	л ц	<u>п</u> µ			
139	<u>_ r</u>	3_	0	12n		<u>n</u>	<u>п</u> ч	บาง		<u>п</u> Н			
140	lr l	3	0	1 Ph		C245	<u>п</u> ц	<u>п</u> ц		CE3	H H		
141	lr l	3	0	MA Dh		<u>u2nu</u>	C2H5	<u>- n</u> - H	ਸ ਸ	CE3	Г И	H H	H H
142	11	3	<u> </u>	P'n DL		- 11 H	H	C2H5	н	CF3	Г й П	Г й	
140		2	0	(F)	P1	- 11 H	н	- H	C2H5	CF3	L H	H	H
144		3	0	Dh	P1	C2H5		н	H	Н	CF3	I H	H I
140	lr 1e		0	Ph	P1	- V21.0 H	C2H5	н	H	Н	CF3	Т н	H
147	ir İr	3	0	Ph	PI	Н	H	C2H5	Н	Н	CF3	Н	н
148	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C2H5	н	CF3	Н	н
149	 Ir	3	0	Ph	P1	C2H5	н	Н	н	н	Н	CF3	н
150	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	н	Н	н	Н	CF3	н
151	lr.	3	0	Ph	P1	Н	н	C2H5	Н	Н	H	CF3	H
152	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C2H5	Н	Н	CF3	н
153	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	н	H	Н	н	н	<u> H</u>	CF3
154	lr	3	0	Ph	P1	Н	C2H5	н	н	<u> </u>	<u> </u>	<u> H</u>	CF3
155	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	C2H5	н	Н	H	<u> </u>	CF3
156	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	H	C2H5	<u>H</u>	<u>ј н</u>	<u> </u>	CF3
157	İr	3	0	Ph	P1_	C2H5	H	Н	<u>н</u>	<u> </u>	H H	H	H I
158	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	H	C2H5	Н	<u>H</u>	F	L H	H	H
159	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	<u>H</u>	<u> H</u>	C2H5	H	<u>⊢</u>	<u>↓ </u>	H H	
160	lr	3	0	Ph		H	<u>H</u>	<u> </u>	C2H5_	F	<u> n</u>	<u> H</u>	
161	lr	3	0	Ph	<u> P1</u>	C2H5	H H	H H	<u> </u>	H			
162	Ir	3		Ph		H	C2H5	H ANIC	H	<u> </u>			
163	lr	3				<u> H </u>	<u> </u>	C2H5					
164	lr.	3	$\frac{1}{2}$	H Ph				H 11		<u>├</u> -	<u>ו</u>		<u>н</u>
165	۱r ۲	3	<u> </u>						+ $-$	<u> </u>	+	+	
166	15	<u> </u>	+							 			+
	lr	<u> </u>	<u>+ </u>							<u> </u>		F	t H
108	11	3				0245					T H	 	F
109		3		Ph Dh		<u>u</u>	C2H5			Т Й	Т Й	<u>ਜ</u>	F
170	<u> 17</u>	3	1- <u>V</u>	Dh		1 1	H H	C2H5	1 4	ਿ ਮਿੰ	Т Й	1 	F
170		3		Dh		<u>п</u> н			C2H5	† 1	T H	T H	F
172	11 	2	1 0	Ph	191	C4H9	Г И	<u> </u>	H	t F	T H	H	Н Н
174	17]	1	<u> </u>	Ph	P1	н н	C4H9	† <u>∺</u>	Т Й	F	T H	H	H
		1 3	<u>+ </u>	Dh	P1	н 11	Н	C4H9	<u>Н н</u>	Ť F	T H	T H	H
175		2	1 1			.1	1	-	1	1	1	- <u> </u>	1 11
175	lr lr	3		Ph	191	н	I H	I H	1 C4H9	1 5	i n	I H	1 11
175	lr lr lr	3	0 0 0	Ph Ph	P1	H C4H9	H H	<u>н</u> Н	<u> </u>	H H	F F	H	H
175 176 177 178	lr lr lr lr	3 3 3 3	0 0 0 0 0	Ph Ph Ph	P1 P1 P1	H C4H9 H	H H C4H9	<u>н</u> н н	H H	H H	F F	H H	H
175 176 177 178 179	ir ir ir ir	3 3 3 3	0 0 0 0	Ph Ph Ph Ph	P1 P1 P1 P1	H C4H9 H H	H H C4H9 H	H H H C4H9	H H H H	H H H	F F	H H H	H H H H

(14)

10

20

30

[0071]

【表1-4】

No	M	<u></u> m	n	A	B	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	8-86	B-R7	B-R8
181	lr	3	0	Ph	1 P1	I C4H9	ТН	Î H	1 H	Тн	H I	TF	ТИ
182	Jr .	3	0	Ph	P1	H	C4H9	H	н	I H	Т н	F	T H
183	l r	3	0	Ph	P1	Η	Н	C4H9	H	Гн	H	F	
184	lr	3	0	Ph	P1	Т н	H	H	CAHO	t ii	1 1	É É	┢━╬━
185	lr	3	0	Ph	PI	C4H9	<u>н</u>	<u>+ іі</u>	<u> </u>	<u> </u>		1	
186	l F	3	n n	Ph	DI	t ü	C ALLO		+		<u> </u>	<u></u>	F
187		3	n in in in in in in in in in in in in in						<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	н	
188		2	<u> </u>		+ 5	<u> </u>		1 C4H9	H	<u> </u>	I H	<u> </u>	F
100	+ * · · ·	<u> </u>	<u> </u>				H	<u>н н</u>	<u>C4H9</u>	H H	<u>н</u>	H	F
109	ļ ir	<u> </u>	- <u>v</u>	Ph	<u> 11</u>	<u>C4H9</u>	<u>н н</u>	<u> H</u>	<u>H</u>	CF3	н	н	Н
130		3	0	Ph_	<u> P1</u>	<u>μ</u> Η	C4H9	<u>H</u>	H	CF3	H	н	н
191	lr.	3	0	Ph	<u>P1</u>	H	H	C4H9	Н	CF3	Н	H	н
192	l Ir	3	0	Ph Ph	P1	<u>I</u> H	H	H H	C4H9	CF3	H	Н	H
193	lr	3	0	Ph	PI	C4H9	н	Ти	Н	н	CF3	H	H
194	l Ir	3	0	Ph	P1	Н	C4H9	1 H	Н	н	CE3	H H	H H
195	Îr	3	0	Ph	P1	1 H	H	C4H9	<u>н н</u>	- <u></u>	CE2	 	- 11 Li
196	Ir	3	0	Ph	P1	<u>н</u>	1 11		C440		010	11 11	
197	l.	3		DI	01	C 4140				<u>. n</u>		<u>n</u>	H
198		2			D1			<u> </u>	<u> M</u>	<u> </u>	<u> </u>	CF3	H.
100				1 <u>1"D</u>		<u>↓ ™</u>	1 04H9	H	H H	H	H H	CF3	H
200	+ #	- 3	<u> </u>		<u>+ ^M</u>	<u> H</u>	<u> H</u>	<u>C4H9</u>	<u> H</u>	<u>н</u>	<u> H</u>	CF3	Н
200	⊢ <u>"</u>	3		<u>Ph</u>		<u> н</u>	<u>I H</u>	<u> H</u> _	C4H9	H	H	CF3	н
201	<u> </u> r	3		Ph_	<u> P1</u>	C4H9	<u>н</u>	ЦН	I H	Н	Н	н	CF3
202	lr l	3	0	Ph_	P1	Н	C4H9	Н	H	Н	н	н	CF3
203	l Ir	3	0	Ph	P1	Н	H	C4H9	H	Н	H	Н	CF3
204	lr	3	0	Ph	PI	H	Н	н	C4H9	H	H	H H	CE3
205	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	<u>т н</u>	H H	F	H H	- ü	μ
206	lr	3	0	Ph	PI	H	C8H17	н	<u>μ</u>	Ē	μ		
207	ŀ	3	0	Ph	P1	<u> </u>	L H	COLIT					
208	lr l	3	n l	Ph	p 1					r			H
200		- 2		DL.		001147	<u>+−</u>	<u>├──</u> <u>॑</u>		F	H	H	H
210	11	3	⊢ <u>×</u> ⊣	<u>- 201</u>	F 1 1			H H	Į H	H	F	Н	H
210	1	3 		Ph	<u> </u>	H	C8H17	<u> H</u>	L H	Н	F	Н	Н
231	lr i	3	<u> </u>	Ph	<u>P1</u>	<u> </u>	<u> </u>	C8H17	H	H	F	H	н
212	lr I	3	0	Ph	P1	L H	Н	H	C8H17	H	F	Н	н
213	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	H	Н	н	Н	F	H
_214	lr	3	0	Ph	P1	H	C8H17	н	Н	Н	Н	F	H
215	lr	3	0	Ph	PI	Н	H	C8H17	H H	H	H	E .	<u> </u>
216	lr	3	0	Ph	PI	н	ΪH	н	C8H17	H	H		
217	lr	3	0	Ph	PI	C8H17	<u>н</u>	Г и				- F	
218	Ir	3	ā	Ph		<u>្ឋុទ្ធព្រះ</u> វ	00417				<u>n</u>	_ н	<u>-</u>
219			Ň						H H	<u> </u>	<u> </u>	H	<u>٦</u>
220	<u>''</u>		<u> </u>	<u>רח</u> 0'		H	<u>н</u>	C8H17	H	<u>H</u>	H	н	F
220	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	Ph	<u> <u> </u></u>	H	H H	HH	C8H17	<u> </u>	H	Н	F]
- 221	<u> </u>		<u> </u>	Ph		C8H17	<u>H</u>	н	H_	CF3	Н	H	н
_222	lr	3	0	Ph	P1	H	C8H17	H	Н	CF3	Н	н	H
223	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C8H17	Н	CF3	H	H	н
224	k	3	0	Ph	P1	H	Н	н	C8H17	CF3	H	н	-н
225	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	н	H	- H	CF3		
226	Ir	3	0	Ph	P1	н	C8H17	H	H H	 	CF2	<u> </u>	
227	ŀ	3	0	Ph	P1	н	H	CRHIT		<u></u>	010		
228	lr	3	0	Ph	P1		μ.		COLIT		013		
229	Îr l	3	<u> </u>	Oh.	D1	A0017	17					H	H
230	1			EL 1	- <u>F</u>	Uerii/		- M	H	<u> </u>	<u> </u>	CF3	<u> </u>
221	- <u>n</u>			<u></u>	<u><u></u></u>	<u>M</u>	CRH1/	H	H	<u> </u>	<u>H</u>	CF3	<u>H</u>
201	<u> </u>	- 2	<u> </u>	<u>Ph</u>	14	н	<u> </u>	_C8H17	H	<u> </u>	H	CF3	н
232	!r	3	<u> </u>	Ph	_ P1	H	<u> </u>	_H	C8H17	H	_н_[CF3	H
233	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	H	Н	нТ	H	H	н	CF3
234	ir	3	0	Ph	<u>P1</u>	н	C8H17	н	н	н	— н İ	H H	CF3
235	Ir	3	0	Ph	P1	Н	Ĥ	C8H17	H	н	H I	- ii -	CE3
236	lr	3	0	Ph	PI	н	Н	H	C8H17	H H	H H		
237	lr	3	0	Ph	P1	F	H	μ	<u> </u>				
238	Ir T	3	0	Ph	PI	- <u>i</u>	F				<u>п</u>		<u> </u>
239	lr l	1	- n t	- DL		<u>د</u> ا دا				<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>
240	1.	.		- <u></u>		<u> </u>	<u> </u>		<u> </u>	H	H	H	<u> </u>
670	<u></u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	P1	н	н	H	F	H I	HI	нΤ	н

20

30

【0072】

【表1-5】

No	M	m	<u> </u>	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
241	lr.	3	0	Ph	Pl	F	F	Н	н	Н	н	н	н
242	lr-	3	0	Ph	P1	F	H	F	н	Н	Н	н	н
243	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	н	F	Н	Н	н	н
244	lr	3	0	Ph	P1	Я	F	F	H	Н	Н	н	н
245	I۲	3	0	Ph	P1	н	F	H	Н	Н	н	Н	н
246	lr	3	0	Ph	P1	H	Н	Н	F	Н	Н	Н	н
247	łr	3	0	Ph	P1	Η	Н	F	F	Н	н	н	н
248	lr	3	0	Ph	P1	F	H	F	<u>٦</u>	H	Н	н	н
249	4	_3	0	Ph	P1	F	F	F	H	Н	Н	н	н
250	łr	3	0	Ph	P1	H	F	F	F	H	<u> </u>	н	н
251	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	F	F	F	н	<u> </u>	М	н	н
252	- Îr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	H	<u>H</u>	н	Н
253	lr .	3	0	Ph	P1	F	H	M	H	CH3	H	H	н
254	lr	3	0	Ph	<u>P1</u>	<u>+</u>	<u> </u>	M	H	<u> H</u>	CH3	H	H
255	lr	3		Ph			11	H	Н	H	<u>H</u>	CH3	H
256	lr.	3	0	Ph		۴ ۱	H	<u> </u>		H ON D	+1	<u> </u>	СНЗ
23/]r 1	3	0	Ph Di	PI	11	۴ ۲	m	<u> 11</u>			<u> </u>	
236	11		0	Pn Dh		n	F r*	- 11	<u> </u>	 	CHS		<u> </u>
239	1	3	0	Ph Dh	PI DI	N	<u>r</u>	 	<u> </u>	n	 		
200	11	3				11 11	г Ц			 	<u>п</u> ц	<u>- n</u>	
201	¥1. •1	3	0		D1	 	<u>n</u> u	r r					
202	 Tr	2	0	Ph	D1		<u>н</u>		<u>н</u> Н	н	<u> </u>		
264	Ir	3	<u> </u>	Ph	PI	H	H	r F	H	н. Н	H	н	CH3
265	tr	3	ō	Ph	PI	H	H	H	F	СНЗ	H	н	н
266	i. Ir	3	Ō	Ph	P1	H	H	Н	F	н	СНЗ	H	н
267	Īr	3	Ō	Ph	P1	H	H	H	F	Н	Н	СНЗ	н
268]r	3	Ó	Ph	PI	Н	H	H	F	H	Н	Н	СНЗ
269	Ir	3	0	Ph	P1	F	F	Н	H	CH3	н	H	H
270	٦٢	3	O	Ph	P1	F	F	Н	Н	Н	СНЗ	н	Н
271	١r	3	0	Ph	P1	F	F	Н	Н	Н	Н	CH3	Н
272	lr	3	0	Ph	P1	F	ન	Н	Н	H	Н	Н	СНЗ
273	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	н	CH3	н	H	н
274	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	H	H	CH3	Н	н
275	lr .	3	0	Ph	PI	F	H	F	H	H	н	СНЗ	м
276	lr	3	0	Ph	P1	F	H	F	н	Н	М	H	СНЗ
277	Ir	3	0	Ph	P1	F	Н	H	F	СНЗ	H	H	H
278	l:	3	0.	Ph	<u>P1</u>	<u>+</u>	<u>H</u>	<u>H</u>	ب .	Н	снз	H N	H
279	lr I	3	0	Ph	P1	<u>۴</u>	H	M		H	- M	CHJ	
280	11	3		Ph Dh		¥~	<u>Ħ</u>	M	<u>р</u> 14	n	- m	<u> </u>	
201	11	3	0	Ph Dh	P1	n u	r c	E E	<u>n</u> u	Una L	 	<u> </u>	
202	lr Ir	3	0	- Fil Dh	D1	 H	F.	۲ ۲	- <u>n</u> 	- 11 H		CH3	
284	Ir	3	n n	Ph	PI		Ē			H		<u> и</u>	СНЗ
285	ir	3	0	Ph	PI	H	F	H	F	СНЗ	н	H	н
286	lr.	3	0	Ph	Pi	н	F	н	F	H	СНЗ	н	н
287	lr .	3	0	Ph	P1	н	F	H	F	H	H	СНЗ	Н
288	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	н	F	Н	H	Н	CH3
289	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	F	F	CH3	н	Н	н
290	lr	3	0	Ph	P1	H	H	F	F	Н	CH3	н	H
291	lr	3	Ó	Ph	P1	Н	н	F	F	Н	Н	СНЗ	H
292	İr-	3	0	Ph	Pt	Н	Н	F	F	Н	Н	н	CH3
293	ls-	3	0	Ph	PI	F	F	F	н	СНЗ	Н	н	H
294	ļr	3	0	Ph	P1	F	F	F	н	Н	СНЗ	н	н
295	1r	3	0	Ph	P1	F	F	F	н	н	H	CH3	н
296	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	н	Н	Н	H	СНЗ
297	١٢	3	0	Ph	P1	F	F	н	F	CH3	н	H	H
298	lr	3	0	Ph	<u>P1</u>	F	F	H	F	H	CH3	H	<u>н</u>
299	lr	3	0	Ph	P1	F	F	H	<u> </u>	H	H	CH3	H H
300	lr I	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	H	I H	H	CH3

20

30

【0073】

【表1-6】

No	M	m	<u>n</u>	A	В	A-R1	A-R2	<u>A-R3</u>	A-R4	B-R5	8-R6	B-R7	8-R8
301	lr	3	0	Ph	P1	F	H	F	F	CH3	H	H	Н
302	lr	3	0	Ph	Pi	F	н	F	F	H	CH3	н	Н
202		- Ž	n	Ph	Pi	È	н	Ē	F	н	H	СНЗ	H
204	<u>+'</u>	2	- N			Ē	<u>н</u>	Ē	F	ц I	L-I	<u>- ч</u>	 ∩µ2
204		3	<u> </u>			E		c '	E	 	Li	,, U	
303	11	3	- v	<u> 20</u>	P1	F.			E.	UNJ		П	
306	lr	3	0	Pn					F	н	CHJ	н	H
307	<u>lr</u>	3	0	Ph	<u> 1</u>	F	F	<u>۲</u>	F	H	H	CH3	H
308	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	н	H	<u>H</u>	CH3
309	lr	3	0	Ph	P1	CF3	H	H	н	н	H	Н	H
310	lr I	3	0	Ph	P1	H	CF3	H	H	н	Н	н	H
311	lr	3	0	Ph	P1	H	н	CF3	н	н	H	H	H
312	lr	3	0	Ph	P1	н	CF3	H	CF3	н	H	н	н
313	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	м	H	н		H	н
314	lr	3	0	Ph	P1	CF3	Н	CF3	Н	H	Н	Н	Н
315	1	3	- î	Ph	P1	CE3	H	H	CF3	H	н	H	Н
216		- 2	ň	Dh	D		053	053			1,2	41 14	Li I
017	11	0		- F11		11		010	11		[]		11
31/	l"	<u>د</u>	<u> </u>	rn Ci		n	11	OPTIC	rt .	ri	M	н	<u></u>
318	lr	3	0	Ph	14	H	H_	C/F15	H	н	H	H	H
319	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	<u> </u>	CF3	CF3	н	н	H	Н
320	lr	3	0	Ph	Pt	CF3	H	CF3	CF3	н	н	н	н
321	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	H	Н	Н	н	Н
322	lr	3	0	Ph	P1	н	CF3	CF3	CF3	н	H	H	н
323	Ir	3	Ó	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	н	н	Н	H	н
324	- Ir	3	0	Ph	Pt	CF3	CF3	CF3	CF3	н	H	н	H
325		~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	<u> </u>	Ph	Di	CE3	н	H	<u>н</u>	СНЗ	H	н	ц.
222	11		t ž		D1	010		<u> </u>	<u> </u>		<u></u>		
320	<u> </u>	2			P {	053							
327	!r	3	<u> </u>	Ph		053	H	H H		H	M	CH3	H
328	lr	3	<u> </u>	Ph	14	CF3	H	H	<u> </u>	Н	H	H	CH3
329	١r	3		Ph	P1	H	CF3	H	H	СНЗ	H	Н	H
330	lı	3	0	Ph	P1	H	CF3	H	<u> </u>	H	CH3	H	H
331	Ir	3	0	Ph	P1	Н	CF3	H	Н	н	Н	CH3	Н
332	İr	3	0	Ph	P1	H	CF3	Н	H	H	H	н	CH3
333	Ir	3	0	Ph	P1	H	н	CF3	Н	СНЗ	H	H	н
334	İr	3	0	Ph	P1	Н	H	CF3	н	н	CH3	H	Н
335]r	3	0	Ph	P1	Н	н	CF3	н	н	н	CH3	н
336	le le	3	1 n	Ph	PI	н	н	CF3	н	н	H	H	СНЗ
227	II Ir	2		Dh	D1	<u> </u>	H	<u>ц</u>	CE3	CH3	H		
220		2	<u> </u>	Db	D1	11 12	<u> </u>	<u> </u>	0.0	U U	<u></u>	- <u>11</u>	
330	<u>1</u> 1			<u> </u>		¥1 + 1		<u> </u>	000		0150	- FI - OUA	
339	lr I	3	0	<u> </u>		<u> </u>	<u>п</u>	n 1	050		<u>n</u>		
340	<u>lr</u>	3	<u> </u>	Ph		<u> </u>	H 052	n n		H	H	<u></u>	Una
341	Ir	3	0	Ph_	1 41	<u> 0⊁3</u>	013	H	H	CH3	H	H	H
342	lr_	3		Ph	P1	CF3	CF3	Н	Н	н	СНЗ	<u>н</u>	Н
343	lr	3	0	Ph	<u> P1</u>	CF3	CF3	L H	Н	<u> </u>	<u> </u>	CH3	н
344	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	<u>H</u>	н	H	н	H	CH3
345	lr	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	н	CH3	H	н	н
346	lr	3	0	Ph	P1	CF3	н	CF3	Н	н	CH3	н	н
347	Jr.	3	Ō	Ph	PI	CF3	H	CF3	Н	н	н	СНЗ	H H
348	lr.	Ĩ	n n	Ph	PI	CF3	H	CF3	н	H	н	н	CH3
340	ı. Tu	2	<u>t ñ</u>	Ph	pi	CEA	ц.	L L	CER	СНа	н н н	ц.	μ
343	41 1-				D	010	<u> </u>	1 <u>1</u>	052	<u>- спо</u> -	 	- <u>u</u>	
100	<u> </u>	<u> </u>				013				<u> </u>			
351	lr	3	<u> </u>	Ph	<u>⊢ <u>⊢</u> <u>⊢</u></u>	<u>CF3</u>	H H	H		H	<u>н</u>		H
352	<u>Ir</u>	<u> </u>	<u> </u>	Ph	P1	CF3	H	<u>н н</u>	CF3	L H	H	H	CH3
353	}r	3	0	Ph_	P1	<u> </u>	CF3	CF3	<u> H</u>	CH3	H	H	H
354	Jr	3	0	Ph	P1	н	CF3	CF3	н	H	CH3	H	H
355	lr	3	0	Ph	PI	Н	CF3	CF3	Н	Н	Н	CH3	Н
356]r	3	0	Ph	P1	н	CF3	CF3	н	н	н	н	СНЗ
357]r	3	Ō	Ph	PI	H	CF3	Н	CF3	СНЗ	H	н	T H
358	Îr	<u>1</u>	1 7	Ph	Þ1	н	CF3	Т н	CF3	H	СНЗ	н	t i i
350	1.	<u>t</u>	1 ~~~			μ	CER	1 1	CES	Γü	μ	CH3	
200		<u> </u>	⊢ ×́−			<u>п</u>			050				
300	<u>i ir</u>	<u> </u>	L U	L HU				1	T OLY	L	L	<u>1 11</u>	្រករៀ

20

30

[0074]

【表1-7】

No	<u>M</u>	m	n	A	B	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	8-R8
361	İr	3	0	Ph	P1	Η	н	CF3	CF3	СНЗ	ГH	ГН	Н
362	<u>ir</u>	3	0	Ph	P1	н	н	CF3	CF3	н	СНЗ	н	н
363	Jr	3	0	Ph	<u>P1</u>	Н	н	CF3	CF3	Н	н	CH3	Н
364	ļļr	3	0	Ph	P1	<u>н</u>	н	CF3	CF3	H	н	н	CH3
365	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	<u> </u>	CH3	H	н	н
366	<u>Ir</u>	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	Н	н	CH3	Н	н
<u>- 30</u> /	ir •	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	_CF3	<u> </u>	H	Н	CH3	н
308	ir ,	1	0	Ph	191	CF3	CF3	CF3	<u> </u>	н	<u> </u>	н	CH3
309	ir Ir	3	0	1 Ph	141			H	CF3	СНЗ	H	н	н
271	17 1-	3		I Ph			CF3	H	CF3	H	CH3	н	н
372	11 1.r	- 3		Ph DL			053	<u> </u>		н	<u> </u>	CH3	Н
373		3	0		171 101	053	Gra	<u> </u>		<u> </u>	<u> H</u>	<u> </u>	СНЗ
374	lr	3	- ň	Db.		CE3		Ors Ors	OF3			<u> H</u>	н
375	lr l	3		Ph	D1	013		CE2	CF3		CHI3	H OUD	H
376	lr	3	- č	Ph	D1	053	1 <u>11</u>	053	053		<u> </u>	CH3	H
377	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CER	053	000			<u> </u>	
378	lr	3	0	Ph	PI	CE3	CE3	013	053			н 	
379	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CE3	CES			п сцо	
380	Ir	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CE3	CER	н н н			
381	Īr	3	Ō	Ph	PI	F	CF3	H	H	H		л Ц	
382	Ir	3	0	Ph	P1	F	CF3	H	CF3	Н	H	<u>и</u> Н	
383	lr	3	0	Ph	PI	F	H	Н	CF3	Н	H	н	H H
384	Ir	3	0	Ph	P1	н	CF3	F	H	H	Н	н	Н
385	lr	3	0	Ph	P 1	Н	CF3	F	CF3	Н	н	н	н
386	lr	3	0	Ph	P1	н	н	F	CF3	Н	H	н	Н
387	lr 🛛	3	0	Ph	P1	F	CF3	F	н	н	н	н	Н
388	Ir	3	0	Ph	P1	F	Н	F	CF3	н	Н	н	H
389	Ir	3	0	Ph	P1	H	CH3	F	н	Н	н	н	н
390	<u>Ir</u>	3	0	Ph	<u>P1</u>	Н	CH3	CF3	Н	Н	H	Н	н
391	ļr.	3	0	Ph	P1	F	CF3	Н	CF3	Н	М	н	Н
392	!r	3	0	Ph	<u>P1</u>	CF3	H	F	М	Н	Н	Н	н
390	lr	3	0	Ph	<u>P1</u>	H	CF3	F	Н	н	_CH3	н	Н
394	<u>lr</u>	3	. 0	Ph	14	H	CF3	F	CF3	<u> </u>	CH3	Н	н
390	<u> </u>	*	0	Ph	- 19	<u> </u>	H	F	CF3	Н	CH3	н	н
390	- IT Tu	- 3	<u> </u>	Ph	- 19		<u>CF3</u>	<u> </u>	H	<u> </u>	CH3	Н	Н
200	- Ir	2	<u> </u>	PR DL	- 11		<u> </u>	<u> </u>	CF3	H	CH3	н	Н
390	- 18 e	- 2	-	Ph Dh	1*1 5-1	<u>r</u>		<u>+</u>		<u> </u>	CH3	H	н
400		3	0	Dh	P1 D1	 	OFA	<u></u>		M	Н	CH3	н
400	lr lr	3	0		- F D	 	<u> </u>	<u>- H</u>		<u>ท</u>	н	CH3	H
402	lr l	3	0	Ph -	P1	- и	CE2			<u></u>	<u></u>	CH3	<u> H</u>
403	lr	3	- ŏ l	Ph	P1	H	CF3	<u> </u>	052	- <u>n</u>		013	
404	lr l	3	ō	Ph	P1	Й	<u>— н 1</u>	- F -	CE3	- <u></u>		CHA	
405	lr	3	0	Ph	PI	F	CF3	F	H	<u> </u>	— <u>;;</u>	- <u>CH1</u>	
406	<u>l</u> r	3	0	Ph	PI	F	<u>~. ~</u>	F	CE3			CH3	
407	lr	3	0	Ph	P1	F	CF3	F	CF3	H H		CH3	
408	ir	_3	0	Ph	P1	F	н	H	H	H I	CF3	– říř	H I
409	lr 🛛	3	0	Ph	P1	н	F	H	H I	H I	CF3	H H	H I
410	lr	3	0	Ph	P1	н	H I	F	H	H I	CF3	— <u>;;</u>	-H
411	lr	3	0	Ph	P1	н	н	н	F	H	CF3	H I	H
412	lr	3	0	Ph	PI	F	н	н	H	H	H	CF3	-i-l
413	lr	3	0	Ph	PI	Н	F	н	н	H	H	CF3	H
414	lr 🗌	3	0	Ph	P1	н	Н	F	н	н	H I	CF3	н
415	lr	3	0	Ph	P1	н	н	н	F	н	н	CF3	н
416	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	н	F	H	CF3	М	н
417	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	н	F	н	F	Н	CF3	н	H
418	Ir	<u> </u>	0	Ph	P1	н	F	н	F	н	CF3	H	н
419	lr .	-3-	0	Ph	<u>P1</u>	н	F	H	F	Н	CF3	H	н
420	lr	3	0	Ph	PI	H	7	н	F	н	Н	CF3	Н

20

30

【0075】

【表1-8】

No	M	m	<u>n</u>	<u> </u>	B	<u>E</u>	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	8-R7	8-R8
421	Ir	3	0	Ph	P1	-		- 1	н	F	Н	F	H	н	CF3	Н
422	lr	3	0	Ph	P1	-		-	н	F	Гн	F	н	н	CF3	н
423	lr	3	0	Ph	P1	-		-	Н	F	Н	F	н	н	CF3	ਸ
424	lr	3	0	Ph	PI	- 1	- 1		CF3	н	H	H	H H	CE3	H	<u>н</u>
425	lr	3	ñ	Ph	PI	<u> </u>			H	CF3	H H			013	<u></u>	
426	lr.	3	n	Ph	PI	<u> </u>		<u> </u>	Н	H	CF3			0.0		
427	ler .	2	1 n	Dh	PI		<u> </u>	<u> </u>						010	13	
428		2		DL	01	+		<u> </u>	002							
120	15				01			<u> </u>					H	H	CF3	H
420	H Lu		- v			<u> </u>	 	<u> </u>					H	<u> </u>	UF3	н
430	IT I			Ph D		<u></u>	Į –	<u> </u>		н		H	н	н	CF3	H
431	lr N	3	U 0	Ph	P1			<u> </u>	H	н	H	CF3	H	Н	CF3	н
432	Ir	3	10	Ph		ļ	-		CF3	H	CF3	Н	н	CF3	Н	н
433	lr.			Ph		<u> </u>		- 1	H	F	CF3	H	н	CF3	н	н
434	[r	3	0	Ph	P1	Į	-	_	CF3	H	CF3	H	н	CF3	Н	н
435	Į,	3	0	Ph	<u> P1</u>	L	_	_	H	Н	H	CF3	H	CF3	н	Н
436	lr	3	0	Ph	P1	L –	_	-	CF3	Н	CF3	Н	н	Н	CF3	н
437	lr	3	0	Ph	P1	-	-	-	H	F	CF3	Н	H	H	CF3	н
438	lr	3	0	Ph	P1	-	-	-	CF3	Н	CF3	H	Н	н	CF3	н
439	ŀr	3	0	Ph	P1	-		-	н	Н	н	CF3	н	н	CF3	Н
440	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	СНЗ	н	Н	н	H	н	н	H
441	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	н	СНЗ	н	н	н	н	н	Н
442	Ir	2	1	Ph	PI	CH3	М	CH3	н	н	CH3	н	н	н	H	H
443	 Ir	2	1	Ph	PI	CH3	м	CH3	н	н	н	CH3	H	н	н. Ц	ju i
444		2		Ph	PI	СНЗ	H	СНЗ	C2H5	ы	H	H		יי. لبر		in ju
445]r	2	$\left \frac{1}{1} \right $	ph.	PI	CH3		CHA	L L	0245	- <u>u</u>		11 51			17
446		2	$\left + \right $	DL.	PI	CHO		CHS			0245	n u	11	 	- m - U	11
447		4		E9L		CUN		CLIP		<u>u</u>		0000		<u></u>	- 11	1
441 AA0	//	4		ET II			- m - L1		0211		<u> 11</u>			fi	rt I	H
440	10	<u></u>		en ci			<u> </u>			1		<u>M</u>	H I	n	н	н
445	ır ,	4	Ļ	Ph			<u>r1</u>	UH3			H	H	H	н	Н	н
450	!r	2	1	Ph	14	CH3	H H	CH3	<u>H</u>	H	C3H7	H	H	н	н	Н
451	<u>lr</u>	. 2	1	Ph	14	CH3	H	CH3	Н	H	н	C3H7	н	н	н	н
452	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	C4H9	н	н	н	н	Н	н	Н
453	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	н	C4H9	H	Н	H	н	н	Н
454	lr -	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	Н	Н	C4H9	н	н	Н	н	н
455	lr	2	1	Ph	PI	CH3	Н	CH3	Н	Н	н	C4H9	Н	н	н	Н
456	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	C6H13	Н	н	H	н	н	н	н
457	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3		C6H13	н	н	н	H	н	н
458	lr	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	H	Н	C6H13	H	H	H	н	H
459	[r	2	1	Ph	P1	CH3	н	CH3	н	H	н	C6H13	H	H	H	H
460	ŀ	2	1	Ph	P1	CH3	н	СНЗ	CBH17	H	н	H	H	H	H H	н
461	- Ir	-	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	н	C8H17	н	H H				
462	lr l		1	Ph	P1	CH3	н	CH3	Н	н	C8H17	,, H	-17 			ំ។ ប្រ
463			1	Dh	61	CH3		000		<u>а</u> Ц			<u>n</u>			-11
464	<u>/</u> 1e			C11 DL	01			000	012425	 U	<u>п</u> 1		11			n ,,
405	<u></u>	<u><u></u></u>		<u> 71</u>	F1				012020	010105	<u> </u>	ri	n	<u></u>	M	н
400	11	<u>_</u>	ĻĻ	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	r1		<u></u>	UH3	n II	CTZHZ5	H	H H	m	н	M	Н
400	<u> </u>	4		Mh	r1	CH3	п	UH3	н	<u></u>	GT2H25	H	м	н	н	Н
40/	lr .	2		Ph	14	CH3	H	CH3	H	Н	н	C12H25	H	н	H	н
468	_lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	C15H31	H	н	н	H	н	н	Н
469	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	H	C15H31	н	Н	H	Н	н	Н
470	lr	2	1	Ph	P1	CH3	М	CH3	Н	H	C15H31	н	Н	н	н	н
471	_lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	Н	Н	н	C15H31	H	М	н	Н
472	Ir	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	Н	н	н	Н	H	н	н	Н
473	lr l	2	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	н	н	н	н	н	н	н	Ĥ
474	lr I	2	1	Ph	P1	CF3	СНЗ	CF3	н	Н	н	н	H	Н	н	Н
475]r	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	н	Н	н	н	H	н	H	н
476	lr l	2	1	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	н	н	H H	н	μ			и Н
477	- îr l	-	÷	Ph	Pi	CAHO	F	CAHO	H H	<u>н</u>				ы Ц		11 11
170		-	+	Di.	D1	CH3	COUR	0-110 CU2	μ	 11		п ц		- 11 L3		17
470]r			DL.	DI	0113	CALLO	000		<u>ព</u>		 				<u>r1</u>
100	11 1.0	- 4		<u> 170</u>		CEIS	04/19	003		 	<u>- 7</u>	<u></u>	H	<u> </u>	H	H
48U	_1r	2	1	⊢+'n	141	UH3	CH3	UH3	H	CH3	н	н	н	H	H	н

30

[0076]

【表1-9】

м	m	n	Α	в	Æ	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
Ir	21	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	н	CH3	М	н	н	Н	н	М
1r	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	н	CH3	н	н	н	Н	н	Н
-ir Ir	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	н	CH3	н	н	н	н	Н	М
	2	1	Ph	P1	СНЗ	CF3	СНЗ	н	CH3	н	н	Н	Н	н	H
Ir I	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	н	СНЗ	Н	H	Н	н	Н	Н
İr	2	1	Ph	P1	СНЗ	C2H5	CH3	н	CH3	H	Ĥ	H	Н	Н	H
lr l	2	1	₽h	P1	CH3	Н	CH3	н	F	Н	н	Н	Н	Н	н
lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	CH3	CH3	н	F	H_	н	Н	Н	н	H
lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	н	Н	F	H	н	н	н_	н
łr	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	н	F	н	H	н	н	H	н
lr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	н	F	н	н	H	н	н	H
lr	2	1	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	н	F	H	н	H	Н	н	Н
ir	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	Н	F	Н	Н	H	н	H	н
lr	2	1	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	Н	F	H	н	H	н	Н	н
Ir	2	1	Ph	P1	СНЗ	Н	СНЗ	н	CF3	H	н	H	H	Н	H
lr -	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	CF3	н	H	<u>H</u>	H	Н	H
Ir	2	1	Ph	P1	СНЗ	F	CH3	н	CF3	H	H.	<u> H </u>	Н	Н	н
lr	2	1	Ph	Pí	CF3	CH3	_CF3	H_	CF3	Н	H	H	H	H	H
Ir	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	H	CF3	H	<u>H</u>	ГН	н	н	н
Ir	2	1	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	H	CF3	н	<u> </u>	<u>H</u>	н	н	н
lr	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	н	H_	<u>H</u>	н	н	<u> </u>
Ir	2	1	Ph	PI	CH3	C2H5	СНЗ	H	CF3	Н	H H	Н	Н	<u> </u>	<u> </u>
lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	CH3	H	H	H	н	H	CH3	н.	<u> </u>
lr	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	Н	н	<u> H</u>	<u> </u>	CH3	<u>H</u>	<u> </u>
lr	2	1	Ph	P1	CH3	F	CH3	<u> H</u>	н	<u> H</u>	<u> </u>	I M		H	<u></u>
Ir	2	1	Ph	P1	_CF3_	CH3	CF3	<u> </u>	H	<u>H</u>	H			<u> </u>	<u>n</u>
lr	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	H	<u>. </u>	н	<u> H</u>		CM3	<u>n</u>	
Ir	2	1	Ph	<u>P1</u>	CH3	CF3	CH3	I H	H	H H	H H	1 <u>11</u>	OH3	<u> </u>	
lr	2	1	Ph		C4H9	F	C4H9	<u>↓ ₩</u>	<u> </u>			<u> n</u>	013	<u> </u>	
lr	2		Ph	<u>P1</u>	CH3	CZHS		H	<u>n</u>	<u> </u>	<u></u>			CHA	
lr	12		Ph		CH3			1 <u>H</u>				<u>н</u>	н	CH3	H H
lr	2	<u> </u>	<u>Ph</u>						- <u>-</u>			<u> </u>	Ц	CH1	<u>+-∺</u> (
<u></u>	2	L]	Ph	P1								1 11	H H	CH3	1 11
<u>Ir</u>	12	<u> 1</u>	Ph	1 11								+ <u>''</u>	<u> </u>	CH3	Η μ
ir	12	Ļŀ	1 Ph							t ü	+ ;;	1 1	ΗÜ	CH3	H
<u>ir</u>	12		Ph b					1-11-	- <u>11</u>	<u>+ ''</u>	+	1 1	H	СНЗ	н
ir	12	<u>↓ </u>						1- <u>1</u> -		+- <u>`i</u>	+	1 <u> </u>	H	СНЗ	H
ur Lu	14	+		1-01				$+\frac{2}{H}$	CE3	F	<u>т</u> н	1 H	СНЗ	Т н	н
<u>ir</u>	14	++					T CH3	+	CF3	F	1 H	1 1	CH3	H	Н
<u> </u>	14	-						+	CF3	F	T H	H	CH3	H	н
<u></u>	14	l÷			000	CH2	CE3	H	CE3	F	T H	Н	CH3	T H	н
<u> </u>	14	÷		D1	013		CE3	н	CE3	F	T H	H	СНЗ	Н	Н
<u> </u>	14	 +	1 00			CE2	CH3	1 H	CE3	F	1 1	H	СНЗ	T H	н
<u> </u>	<u> </u>	+	1 m				CAHO	н	CE3	T F	╈	T H	СНЗ	T H	Н
<u> </u>	+ 🐔	+÷	<u> m</u>	<u>1 m1</u>	04115	C2145	CH3	H H	CE3	T F	1 11	T H	СНЗ	H	н
LY 1-	+ *	++	ma Di-		<u> </u>	<u> u</u>		1 F	1 11	T F	Т й	T H	H	CH3	H
11° 1	1 4	+			 	CUN	CH2	1 5	1 11	F	ТĤ	T H	T H	CH3	H
 	1 🐔	$\frac{1}{1}$	1 DL			F	CH3	F	T H	F	T H	T H	Т н	CH3	Н
<u>1-</u>	+ -			01	000	CHA	CE3	F	1 <u>H</u>	F	Т <u>н</u>	H	H	CH3	н
11	୷≚	1	1 "0	᠊᠆᠆	L. Urs	1.0110	1 22	+	+	+	+	1 11	1 11	1 0112	

F

F

F

F

Н

H

Н

Ĥ

F

F

Н

H

Н

Н

F

F

F

F

Ħ

н

H

Н

Н

Н

Η

Н

Н

H

H

Н

н

Н

Н

Н

F

F

F

۴

H

Н

Η

н

Н

Н

Η

Н

Н

Н

H

H

CH3

CH3

CH3

CH3

Н

Н

н

CH3

CF3

CF3

Н

н

Н

н

H

H

Н

Η

Ĥ

Н

[0077]

No

481 482

483 484

485

486 487

488

489 490

491 492

493

494 495

496

497

498 499

500

501

502

503

504

505

506 507

508 509

510 511 512

522 523

524

525 526 527

528 1

529

530

531

532

533

534

535

536

537

538

539

540

lr 2 1 Ph

<u>Ir</u>

Ir

lr

lr

Ir

lr

١r

Ir

lr

1

1

1 Ph

1

Ph

Ph PI

Ph P1

Pħ P1

2 1 Ph P1 2 1 Ph P1

2

2

2

2 1 Ph **P1**

2

2 1 Ph P1

2 1

CF3

CH3

C4H9

CH3

CH3

CH3

CH3

CF3

CF3

CH3

P1

P1

P1

٣

CF3

F

C2H5

Н

CH3

F

CH3

F

CF3

CF3

CH3

C4H9

CH3

CH3

CH3

CH3

CF3

CF3

CH3

F

F

F

F

н

Η

Н

Η

H

Η

【表1-10】

No	м	m	n	A	в	B'or B	E	J	G	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	8-R5	B-R6	8-R7	B-R8
541	lr lr	2	11	Ph	PI	Î ~	C4H9	F	C4H9	н	I H		н	I H		000	
542	İr	2	Ħ	Ph	P1	-	CH3	C2H5	CH3		н					013	
543	Ir	2	Ħ	Ph	PI	4.44	CH3	Н	CH3	H H	н			H H	CE3		
544	Ir	2	TT	Ph	PI	-	CH3	СНЗ	CH3	H H	H H		1	H H	013		
545	lr .	2	1	Ph	PI	-	СНЗ	F	СНЗ	Н	H	† 'F	<u>і і</u>	Г н	CES		$\frac{n}{u}$
546	lr	2	1	Ph	PI	-	CF3	CH3	CF3	H	1 H	† F	ti	t ii	CES		1 1
547	lr	2	1	Ph	P1	-	CF3	F	CF3	H	Η H	† F	t ii	t ü	CF3		1 11
548	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	CH3	H	H	F	tн	H	CF3	H	Т н
549	lr	2	1	Ph	PI	-	C4H9	F	C4H9	н	н	F	H	H	CF3	H	H
550	lr	2	1	Ph	PI	-	CH3	C2H5	СНЗ	н	Н	F	н	H	CF3	H	T H
551	tr	2	1	Ph	P1	-	СНЗ	н	СНЗ	н	CF3	F	н	н	н	н	н
552	Ir	2	1	Ph	P1	-	CH3	CH3	CH3	Н	CF3	F	н	н	н	н	н
553	Ir	2	1	Ph	Pi		CH3	F	CH3	Н	CF3	F	н	н	н	н	Н
554	11-	2		Ph	P1		CF3	CH3	CF3	H	CF3	F	н	н	н	н	н
555	lr-	2	1	Ph	P1		CF3	F	CF3	H	CF3	F	н	Н	н	н	H
556	<u>lr</u>	2		Ph_	<u>P1</u>		CH3	CF3	СНЗ	н	CF3	F	Н	Н	н	н	н
557	<u>Ir</u>	2	1	Ph	<u>P1</u>		C4H9	F	C4H9	н	CF3	F	н	H	н	H	Н
558	lr.	2	1	Ph	P1		СНЗ	C2H5	CH3	H_	CF3	F	H_	н	н	н	H
559	Ir	2	1	Ph	P1		CH3	H	CH3	Н	CF3	<u> </u>	H	Н	H	СНЗ	Н
560	lr	2		Ph	P1		CH3	СНЗ	СНЗ	H	CF3	F	н	н	н	CH3	H
560		2		Ph	M	*	CH3	F	CH3	H	CF3	F	H_	н	Н	CH3	H
560	14° 1	4	$\frac{1}{1}$				01-3		CF3	<u> H</u>	CF3	F	<u> </u>	н	H	CH3	H
564	If far	2	$\frac{1}{1}$		m1 01	<u> </u>	CF3	r OE3	043	<u>. M</u>	CF3	1	H	н	<u> </u>	CH3	H
585	Ir Ir	2	1	DL			CALLA	<u> </u>	C/UD		053		H H	H II	<u> </u>	CH3	н
566	lr l	2	Ť.	Ph	PI		CH3	0.2845	CH3	n Hi	053	r r	<u>н</u>		<u>н</u> п	CH3	
567	<u>l</u> r	2	1	Ph	P1		CH3	H	CH3		CF3	<u>г</u>	n52	n u	<u>- n</u>		
568	lr l	2	1	Ph	PI		СНЗ	СНЗ	CH3	H	OF3	H H	CES	H	- <u>11</u>	н	
569	lr	2	1	Ph	PI		CH3	F	СНЗ	H	CF3	<u>н</u>	CF3	н	H	H	H H
570	lr	2	1	Ph	P1		CF3	CH3	CF3	н	CF3	Ĥ	CF3	H	н	H	Η H
571	ir	2	1	Ph	P1	-	CF3	F	CF3	н	CF3	н	CF3	н	Н	H	H
572	lr	2	1	Ph	P1	-	CH3	CF3	CH3	н	CF3	н	CF3	н	Н	Н	H
573	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	_	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	н	CF3	н	Н	н	н
574	İr	2	1	Ph	PI	-	CH3	C2H5	CH3	Н	CF3	н	CF3	н	н	н	н
575	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1	-	_	-	H	H	н	н	Н	Н	C4H9	н
5/6	<u>lr</u>	2		Ph	P1	P1	-	-	_	F	H	н	н	H	Н	C4H9	H
5//	<u>lr</u>	2	4	Ph	P1	<u>P1</u>		-	-	H	F	<u>H</u>	H	н	н	C4H9	H
570	ļr I-	4			- <u>21</u>	- 21	_		-	H	<u>H</u>	F	H	H	н	C4H9	Н
580	//////////////////////_////	2		DL DL				_		<u>H</u>		<u> </u>		H	H	C4H9	H
581	Ir Ir	2		Ph	21	D1	_	_		F L		F			H	C4H9	H
582	j,	2	1	РЬ	PI	P1	_		_	 H					<u>ព</u>	04H9	<u>п</u>
583	 Ir	2	i	Ph	P1	P1	-	-		F		н Н	F	<u>п</u> ц	יז µ	CAHO	
584	lr	2	1	Ph	PI	P1	-		~~	F	F	F	F	н		C4H9	н
585	lr	2	1	Ph	P1	PI		-		н	CF3	н	н	н	н	C4H9	н
586	lr	2	1	Ph	P1	P1		~		н	М	н	CF3	н	н	C4H9	H
587	lr	2	1	Ph	P1	P1				н	CF3	н	CF3	H	H	C4H9	H
588	lr -	2	1	Ph	PI	P1		-		Н	CF3	F	н	н	Ĥ	C4H9	н
589	Ir	2	1	Ph	PI	P1		+		F	CF3	F	н	H	Н	C4H9	н
590	lr	2	1	Ph	P1	.P1		ţ	-	F	CF3	н	Н	н	H	C4H9	н
591	lr	2	1	Ph	<u>P1</u>	<u>P1</u>		-		н	Н	F	CF3	н	Н	C4H9	н
592	lr	2	1	Ph	<u>P1</u>	<u>P1</u>		-		F	н	Н	CF3	_н_[Н	C4H9	Н
593	lr I	2	-	Ph	<u>P1</u>	P1			-	F	H	F	CF3	н	_ H _	C4H9	н
505	ir i	2	+	Ph	21	<u>P1</u>		-		H	СНЗ	H	H	<u> </u>	H	C4H9	Н
090	11	4	+	Ph	<u>PI</u>	<u> 11</u>				<u><u> </u></u>	H	СНЗ	H	<u>H</u>	H	C4H9	Н
507	- ir je		÷	Ph	P1	DI		-		- H	G2H5	H	H	<u>-H</u>	<u>H</u>	C4H9	H
598	- Ir			Ph Ph	P1	51			<u> </u>	<u>- H</u>	CALLO	UZH5	H	<u></u>	<u>Н</u>	C4H9	H
599	j,	2	Ť	Ph	PT		<u> </u>			<u> </u>	u u	CALLO			п u	04H9 04U0	
600	lr l	2	Ť	Ph	PI	p1	-	_		F	<u>,,</u> Н	<u>очпа</u> Н	- 1		- г Н	<u>н</u>	<u>п</u> µ
•										1		F 4	,1		11		17 1

20

30

[0078] 【表1-11】

			-											
No	M	m		A	в	B'orB"	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	R-85	B~R6	8-97	8
601					D1								0 10	010
001	. 1r	2	1	Pn	14		H H	۲	м	н	н	h	н	н
602	<u>lr</u>	2	1	Ph	14	P1	<u> </u>	<u> </u>	F :	н	н	H	Н	н
603	lr	2	1	Ph	_P1	P1	н	Н	H	F	н	<u> </u>	н	н
604	lr_	2	1	Ph	PI	P1	Н	۴	н	F	Н	н	H	Н
605	lr	2	1	Ph	P1	P1	н	F	F	H	н	Н	н	н
606	lr	2	1	Ph	PI	PI	F	Н	н	F	H	н	H	Н
607	lr	2	1	Ph	P1	P1	F	F	F	F	Н	Н	H	Н
608	[r	2	1	Ph	PI	P1	н	CF3	Н	н	н	Н	н	Н
609	lr	2	1	Ph	P1	P1	н	н	н	CE3	H	Н	н	н
610	lr.	2	1	Ph	PI	P1	н	CE3	н	CER	н	H	- 14	
611		2		Dh.	<u>, ,</u>			010						()
612	1			F 31				000						
612		<u> </u>						053						-
013	ır I	<u> </u>		<u>Pn</u>						H		H	н	н
014	<u>Ir</u>		ł	P'n	14		<u>н</u>	H	F	CF3	H	н	н	н
615	lr	<u> </u>	3	Ph	P)		F	H	H.	CF3	H	H	н	H
616	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	<u>P1</u>	F	H	F.	CF3	н	н	Н	H
617	lr	2	\$	Ph	P1	P1	Н	CH3	Н	H	н	н	Н	Н
618	İr	2	1	Pħ	P1	P1	Н	Н	CH3	H	Н	н	н	Н
619	ir	2	1	Ph	P1	P1	Н	C2H5	н	н	н	н	н	н
620	lr	2	1	Ph	P1	P1	н	Н	C2H5	н	н	H	н	Н
621	lr	2	1	Ph	P1	P1	н	C4H9	Н	н	н	н	н	Н
622	Ir	2	1	Ph	P1	P1	н	Н	C4H9	н	H	н	н	Н
623	Ir	2	1	Ph	PI	PI	н	Н	Н	н	н	н	н	CH3
624	lr.	2	1	Ph	P1	P1	F	н	H	H	H	н	н	СНа
825		2	1	Ph	P1	P1	н <mark>н</mark>		H		- 1	H	H H	CH3
626	и Ін	2	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Di	Di	D1	<u>ц</u>	<u>і</u> ці		<u>,,,</u>	ц.	<u> </u>		CE10
607		-	; ;	DL DL				17 14				- <u>1</u>	ព	0013
027	<u>1</u> 7	4		<u>الا ہے</u>				11 II			<u></u>			0113
028	11	- 2	1	<u> </u>			۳ 12	H		<u> </u>			H H	UH3
629	lr	<u> </u>	1	Ph	11		H	+	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	Ħ	H	CH3
630	lr	2	1	Ph	P1	P1	<u> </u>	_ F	F	н	Н	н	н	CH3
631	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1	F	н	Н	F	н	H	Н	CH3
632	İr	2	1	Ph	P1	P1	F	F	F.	F	н	H	H	CH3
633	lr	2	1	Ph	Pi	P1	н	CF3	Н	H	н	н	н	CH3
634	lr	2	1	Ph	Pi	P1	н	Ĥ	Н	CF3	н	Н	Н	CH3
635	lr	2		Ph	P1	P1	H	CF3	н	CF3	Ĥ	н	Н	CH3
636	İr	2	1	Ph	P1	PI	н	CF3	F	н	H	Н	H	CH3
637	lr	2	. 1	Ph	P1	P1	F	CF3	F	H	н	н	Н	СНЗ
638	lr	2	1	Ph	P1	P1	F	CE3	H	l ü	Г Н	H	H	СНЗ
639	lr.	2	; 1	Ph	P1		μ	H	F	CE3		H	ΗÜ	CH3
640	1-	5	, 1	Dł.	D1									CH3
641	1 <u>7</u>	<u> </u>						<u>ח</u> 4						
041	<u>1</u> 7	<u><u></u></u>	1	11				H		<u> 6⊁3</u>		<u> </u>		OHS
042	Ir	4	<u> </u>	<u> </u>				CH3	H		H	<u> </u>	H	
643	Ir	2	1	Ph	11	1 11	н	Н	СНЗ	H	н	н	H	CH3
644	lr	2	1	Ph	P1	P1	Н	C2H5	H	H	H	Н	Н	CH3
645	lr	2	1	Ph	P1	<u> P1</u>	Н	H	C2H5	<u>H</u>	<u>н</u>	H	н	CH3
646	Jr	_ 2_	1	Ph	P1	P1	н	C4H9	н	н	Н	H	H	CH3
647	lr	2	1	Ph	PI	P1	Н	H	C4H9	Н	H	н	н	CH3
648	lr	3	0	Ph	P2		Н	н	CH3	н	Н	Н	н	
649	lr	3	0	Ph	P2		Н	Н	C4H9	H	H	н	н	
650	lr	3	0	Ph	P2		F	Н	F	н	Н	н	Н	
651	ir	3	0	Ph	P2	1	Н	н	F	н	н	H	H	
652	lr	3	0	Ph	P2		н	CF3	н	H H	н	μ	н	
662	1-	2	ñ	Ph	D2	l	μ	ц Ц	H H	<u> </u>	L L	<u> </u>	н	
654	- 11 	2	~	DL.	D2	<u> </u>		л Ц				<u> </u>		
004	ar t	<u> </u>	~	<u>""</u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u></u>					1	
000	r	<u> </u>	Ų Č	rn D	P2	<u> </u>		M	H		H H	<u>rt</u>		
000	Ir	3	U	۲ħ	P2	<u> </u>	<u>н</u>	H	<u> </u>	<u>н н</u>	H	H H	CH3	
657	Ir	3	0	Ph	P2	ļ_ <u> </u>	Н	н	<u>H</u>	н	H	CH3	H	
658	_lr_	3	0	Ph	P3	ļ	<u>н</u>	H	CH3	<u> </u>	L H	<u> </u>	Н	
659	lr	3	0	Ph	<u>P3</u>		H	Н	C4H9	H	H	H	Н	
660	lr	3	0	Ph	P3	- I	F	H	F	H	H	H	I H	-

30

【 0 0 7 9 】 【 表 1 - 1 2 】

No	М	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	8-R5	B-R6	8-R7	B-R8
661	lr	3	0	Ph	P3	Н	Н	F	н	Н	н	н	-
662	lr	3	0	Ph	P3	н	CF3	н	Н	Н	н	н	-
663	Įr	3	0	Ph	P3	H	Н	H	Н	Н	Н	Н	-
664	lr	3	0	Ph	P3	н	н	н	Н	Н	Н	н	-
665	lr	3	0	Ph	P3	Н	н	н	Н	н	Н	н	-
666	lr	3	0	Ph	P3	Н	Н	Н	Н	CH3	н	н	-
667	lr	3	0	Ph	P3	Н	H	Н	н	Н	CH3	Н	-
668	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	CH3	Н	н	Н	Н	-
669	b	3	0	Ph	P4	H	Н	C4H9	Н	Н	н	H	~
670	ŀr	3	0	Ph	P4	귀	Н	Я	Н	н	H	H	
671	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	F	H	н	н	н	**
672	lr	3	0	Ph	P4	Н	OF3	н	Н	н	H	н	~
673	lr	3	0	Ph	P4	н	н	н	Н	Н	М	н	*1
674	lr	3	0	Ph	P4	Н	н	н	н	н	H	н	-
675	lr	3	0	Ph	P4	н	Н	Н	H	н	H	Н	
676	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	н	Н	CH3	H	н	
677	lr	3	0	Ph	P4	Н	М	Н	Н	н	CH3	н	-
678	lr	3	0	Ph	P5	Н	Н	CH3	H	H	н	н	
679	lr	3	0	Ph	P5	н	Н	C4H9	H	H	Н	н	
680	lr	3	0	Ph	P5	н	Н	F	H	H	Н	<u> </u>	
681	lr	3	Ó	Ph	P5	Н	CF3	н	H	H	Н	H	-
682	lr	3	0	Ph	P5	н	н	H	Н	H	СНЗ	н	-
683	lr	3	0	Ph	P6	н	н	СНЗ	Н	H	Н	H	н
684	lr.	3	0	Ph	P6	Н	Н	C4H9	H	H	н	н	Н
685	ŀr	3	0	Ph	P6	H	Н	F	Н	Н	н	Н	Н
686	lr	3	0	Ph	P6	н	CF3	н	н	Н	Н	Н	н
687	ŀr	3	0	Ph '	P6	H	н	н	H	H	СНЗ	н	H
688	lr	3	0	Ph	P7	H	н	CH3	H	H	Н	Н	Н
689	lr	3	0	Ph	P7	H	H	C4H9	Н	Н	H	H	H
690	}r	3	0	Ph	P7	Н	L H	F	Н	H	H	H	H
691	<u>lr</u>	3	0	Ph	P7	H	CF3	H	Н	Н	H	H	H
692	r	3	0	Ph	P7	H	H	H	H	Н	СНЗ	H	Н
693	lr	3	0	Ph	P8	H	H	CH3	Н	Н	H	H	H
694	lr	3	0	Ph	P8	H	H	C4H9	H	H	<u> </u>	<u>H</u>	Н
695	lr 🛛	3	0	Ph	P8	н	Н	F	Н	Н	H	H.	н
696	lr .	3	0	Ph	P8	H	Н	H	H	Н	H	CH3	H
697	lr	3	. 0	Ph	<u>P8</u>	Н	<u> </u>	H	H	H	CH3	H	H
698	lr	3	0	Ph	P9	Н	Н	CH3	<u>H</u>	н	H	н	Н
699	lr	3	0	Ph	P9	H	Н	C4H9	H	н	H	н	Н
700	lr	3	0	Ph	P9_	Н	<u> </u>	F	<u> </u>	Н	H	н	H
701	lr	3	0	Ph	P9	H	H	Н	H	Н	H	CH3	H
702	lr	3	0	Ph	P9	н	I H	H H	<u> H </u>	H	CH3	Н	Н

20

【 0 0 8 0 】 【 表 1 - 1 3 】

*****	provide-1				and the second		*******	*******		******	******		******	*****	*******	********	*******				******			,						******		B								
B-R7	H	r	r	T	T	r	T	T	T	CH3	T	T	T	T	T	T	Ψ	r	μ	r	r	T	r	r	r	r	CF3	CF3	CH3	T	T	T	r	T	CH3	T	CH3	T	r	T
8-R6	Н	H	H	н	r	T	I	H	CH3	T	H	I	I	н	H	H	H	Ŧ	H	Ħ	H	H	Ŧ	Ŧ	н	Ŧ	I	т	н	r	T	T	r	T	r	I	н	r	I	r
B-R5	Н	H	H	н	H	r	I	н	н	Ŧ	H	r	н	r	н	Ŧ	r	T	I	I	r	r	ĩ	Ŧ	H	н	н	н	I	T	H	r	I	I	I	r	H	r	r	r
A'R4	Lн			1	***	н	H	н	Ŧ	H	H		ŧ	I	I	I	H		r	I	I	1	-	1	-	1	ł	+	1	į	1	ł	1	ŧ	~~~	*		1	i	1
A -R3	CH3	1		1	ŧ	т	т	н	н	H	H	1	٢	Чđ	H	H	H	Ŧ	H	H	I	1	-	1	-	-	J	ł	1	5	÷	1	1	1	ł	***	**	1		ł
A'-R2	Н	H	H	Т	CH3	H	Ŧ	T	н	H	H	τ	I	τ	I	Ħ	Ħ	Ŧ	т	Ŧ	ı	I	Ţ	1	Ι	-	I	ł	1	ł	1	ş	1							1
A'-R1	H	H	CH3	I	I	٣	CH3	I	н	Н	Η	Ξ	н	I	I	H	Ŧ	CH3	Ŧ	r	I.	ŧ	I	1	I	1	1	ł	j	1	ŧ	1	1	1	1	1	~		ĩ	ł
A-R4	Н	¥	H	н	Ŧ	x	r	н	Ħ	H	н	н	Ŧ	H	Ħ	н	H	π	Ŧ	Ŧ	١	1	I	ι	I	1	I	۱	1	1	;	,	ł	1	1	1	*	I	ł	I
A-R3	Н	CH3	I	CH3	H	CH3	н	EHO	н	н	н	H	н	Н	CH3	CH3	CH3	I	CH3	CH3	t	2	1	I	1	1	ł	-	ł	1	1	,	ŧ			ŧ	-174		**	1
A-R2	H	н	r	I	T	H	I	н	H	r	H	Ξ	н	Ħ	H	H	¥	I	r	¥	I	r	Ŧ	T	r	CH3	T	r	r	r	H	Ξ	CF3	СНЗ	CF3	CF3	r	ĩ	CH3	r
A-RI	н	H	H	н	H	H	н	H	н	н	Ħ	н	Ħ	Ŧ	H	H	H	Ŧ	Ŧ	н	CH3	C2H5	C4H9	ئى س	CF3	т	Ŧ	CH3	н	CH3	H	CH3	н	н	H	Н	H	н	H	I
σ	**	¥	1		1	**	****		**			**	ţ		1	+	ι	I	1	I	1	I	ŀ	1	1	I	ı	I	1	+	CH3	CH3	i	1	i	1	î	CH3	1	1
7		1	1	1	1	1000	***	1		1	1	*		~	-	ł	ı	I	1	I	1	I	I	1	1	I	1	1	1	1	CH3	H	1	1	1	1	;	Ŀ	1	
ш	1	•	1	;	1	í	1	ł	ı	ı	1	1	1	٤		t	ı	1		1	•	،	(•		,	1	1	ı	\$	CH3	CH3	1	,	1	,	5	CH3	1	1
B'orB'		I b I	9d	9d	Ъł	١d	ЪI	ЬI	9d	Р8	Ъ	Ъ	Ы	Ъ	Ы	96	P8 8	a	Ы	Ъ	1	1	,)		1	ı	1	1	1	1	1	+	,	1	1	ŧ	1	1d	ā
Α	4 <u>d</u>]	Tol	Tot	Tat	Tn2	Tn3	Np1	Np2	2aN	Np2	Ъ¢	С С	Cn2	4	4	Œ	<u></u>	δ	S	Fn1	1	1	1				,	ŀ	-	1	1	1	1	!	1	1	,	1	,	•
В		J d	a	a	ā	a	d I	à	ā	ā	à	ā	ā	ā	à	ā	ä	a	a	ā	Ē	E.	đ	la	đ	٩	Ъ	Ы	ā	9d	E d	5d	Ъ	10	la l	đ	Ъ1	b1	d	ā
¥	ч <u>а</u>	đ	Ha.	đ.	đ	đ	Чđ	Чd	đ	đ	đ	ď.	đ	đ	Чd	4	đ	ď.	ď	ď	ToT	Tnl	Tn1	Tul	1-1	Tu	Ln T	1-1	17.1	Tn1	Tol	Tal	1 L	Th2	This	15	Th	1 L	<u>T n</u>	
۳	1 1	1		-	-	-		-	-	-	-	-		-	-	-		-	-	-	0	0	0	0		0	0	0	•	0		-	0	0	0	0	0			F
5	- 1 2	2	2	2	2	r 2	7 2	2	~	~	~	~	2	~	~	2	~	~	~	2	3	r 3	د ع	~ ~		С.	ľ.	۲ 3	5		7	7	~		3	- 3	r 3	r 2	2	
2 0	13 1 14	14 1	11	1	1	1	1 60	10		12	13		10	19	1 1	18 1	- - -	02		2	23 1	24 1	25 1 1	92		1 82	1 62			32 1	33	34	35	36	37 1	38 1	39 1			
Z	Ĕ	ř	ř	ř	F	ř	ž	F	F	7	-	ļř.	F.	ř,	7	F	F	ľ,	۲	F	Ľ	ľ-	ľ	ľ	Įŕ-	ľ	ľ	ŕ	ŕ	۴	Ľ	F	Ľ	Ľ	Ľ	F	ŕ	É	r	Ľ

20

30

40

8.--R8

B'-R7

8'-R6

B'-R5

B--B8

π T

......

1

Т Т

Ŧ I I

T т 3 İΣ

3

1

I

I

Т Т

1

ΙI

T

IT.

1 1

Τ 1

J.

Ί

т I I

1.

I

Ι τ x

Σ Τ Т

I л.

I I 1 II

Ţ

Ţ Ι

Т T II lı

π エエエ

Т Τ I Ι

τ π л

T T Т Т т

IIII

I т Ŀт I I I

Т II.

π

x

1.

I

I

CH3

r

r

Υ

C4H9

II I

II Ι

r T

[I]I

ā ā ā

Tn2 Tn2

742 143 74

à ā

1

ŧ T I

τ T

ч

Τ T I

Т I

r			·	·		y	**********	*****	T	T					-	·		.	.			-	*****			******				y		,		,			
B'R8	1	1	1	-	t		F		1	1	1	1	1	-	I	,	1	-	ł	3	1	I	н	ł	ł	Ţ	J	1	I	1	ŀ	a		***	1	π	1
B'-R7	1	1	-	1	1	-	-	-	1	1	,	;	1	1	ı	1	1	1	ł	3)	r	н	3	1	ŗ	1	ı	1	I	1	ų	-	+	.,	x	1
BR6	,		1	1	1	1	1	,	1	1	1	•	1	,	1		,	1	}	3	3	Ι	н	1	1	1	1	;	1	1	,	*	ł	•	1	т	+
B'-R5	1	1	+	-	1		ŀ	į	 {	+	,	+	1	1	1	1	+	1	- -	ţ	ŧ	T	T	1	1	ł	 !	1	-	-	+			**		r	1
B-R8	Т	T	Ξ	T	T	T	Ŧ	I	I	I	I	I	I	I	н	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	I	I	I	H	н	н	H	H	Ŧ	H	Ť	H	H	T	H	H	Т	Ŧ
8-R7	CH3	Ŧ	CF3	CF3	Ħ	CF3	r	T	r	CH3	r	CF3	r	I	I	CF3	I	I	н	н	CF3	Ħ	CF3	CH3	н	н	н	I	т	н	H	CH3	H H	CF3	H	CH3	Ŧ
-R6	H	CH3	L T	H	н	г	ш	ш	CH3	л	5F3	H	н	I	н	н	I	H	H	н	н	н	г	H	CH3	т	г	н	H	H	H3	H	I	H	H (T	Ŧ
R5 B									-		•	ţ.		-	-	-			-	-	•	4	1		1 c	•	ŧ	+		+	1	•	⊀ 3	•	ŧ		
14 8-				4			-t-	-			<u>ب</u>	- <u>-</u>		- 1 .	-		.		±		<u>.</u>		<u> </u>	4	-	-	-	<u>т</u>	-	<u>т</u>	-	1	Ч С		1	T	T
A-F	H	Н	Ξ	Ξ	Ħ -	т —	H	I	I	I	I	I.	Ξ	I	н Т	I	Т	I	H	I	H	H	Ŧ	H	н	н	т	Ŧ	Ĭ	T	I	H	T	Τ	H	I.	T
A-R3	н	I	x	Ι	x	T	π	T	I	T	r	x	H	I	r	I	I	r	н	I	н	I	I	I	н	r	CH3	ш	Ŧ	CH3	н	н	н	H	н	I	CH3
A-R2	н	Ħ	Ŧ	т	Ŧ	н	н	н	т	т	т	н	Η	т	т	т	т	н	н	т	r	H	н	н	н	СНЗ	т	I	т	т	н	н	r	т	Ŧ	т	Ŧ
A-RI	I	I	I	x	I	H	Ŧ	снз	СНЗ	CHO	CH3	CH3	u.	CF3	đ	IJ.	ĊH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	н	н	Ħ	H	r	Ħ	Ŧ	r	н	T	r	н	I	Ŧ
G		1	1	~	CH3	CH3	СНЗ	÷	*		#		1	1	1	1	CH3	СНЗ	CH3	CH3	CH3	ww	ŧ	****	1	1	ſ	1	CH3	CH3	t	*	1	1	CH3	1	1
J	*	1	1	t	CH3	Ŧ	L L	ŀ	*	*		\$		ł	5	3	Т	CH3	ц.	C2H5	н		***	***	-	1	1	1	CH3	Η	t	•	1	ł	H	1	
ш	4		ł	I	CH3	CH3	CH3	1	1	1	*		1	1	1	1	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	~~~		1	1	ł	-	ł	CH3	CH3	ł		\$	ļ	CH3	1	+
B'orB"	ŧ	1	+	1	1	1	ŀ	s	+			;	1	t	+		1	1	-	ł	ł	P1	P1	**		1	í	1	1	-	ł			1		ā	+
æ	ā	þ1	р1	١d	Ę	۲q	٩	ЪI	١d	١d	P1	P1	٩	Ы	۲	٩	١d	P1	P1	٩	P1	Р	٦ م	Ъ1	٦I	P1	P1	۲	١d	P6	٩	PI	đ	Ы	P1	ā	Ц
A	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Tn3	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np1	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Np2	Pe B	Pe	Ре	Pe d	Pe	P.	ш
c	0	0	0	0	••••	••••	•	0	0	0	0	0	0	0	0	0	1	1	1	1	1	+	-	0	0	0	0	0	-		0	0	0	0	1		0
ε	3	ę	3	ę	2	2	2	3	3	3	3	3	3	3	n	3	2	2	2	2	2	2	2	3	3	3	с Г	33	2	2	3	3	9	ຕ	2	2	~
¥	1	ł	1r	ł	ł	r	1	lr	1r	ł	ŗ	4	١٢	Ŀ	ł	lr	ŀ	ŀr	ţr	4	١r	١r	lr -	lr -	١r	ř	÷	ŀ	ł	ŀ	r	ا ت	4	-	7	r	
Ŷ	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	117	778	779	780

20

30

			·				_	_		_								_	_																					_
BR8	3	ł	~	4	4	L	-	I	ŀ	1	I	I	1	1	1	I	-	ł	I	I	T	1	T	I	t	1	F	T	E	£	ļ	F	**	***	ţ	ve		,))))	-
B'-R7	1	3	-		-	1	-	-	1	1			+	1				-		1	1			•••••	1	ŀ	ł	H	1	•		ŧ	1	1	1	1	í	1	1	1
B'-R6	1	,	•	1	-	ŧ	-	-	ı	-	-	-	-	-	•	-	+	-	-	-	1	-	1	ŀ		•	1	Ŧ		ŧ	i	w	ŧ	ŧ	w	***	,	•	1	
B'-R5	1	;	+	1		1	1	1	,	1	1	1	ı	1	1	1	1		1	1	,	ι.	L.	ŀ	,	,	,	Ŧ	,	,	÷	1	1	;	\$	1		1	,	;
BR8	r	н	H	r.	H	Ŧ	Ŧ	Ŧ	T	Ŧ	τ	r	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	T	Ŧ	r	r	r	r	r	r	т	T	I	Ŧ	Ξ	Ŧ	x	ŧ	r	T	T	r	r	Ŧ	r	Ŧ
B-R7	н	CH3	н	CH3	Ŧ	I	H	I	т	Ŧ	I	Ŧ	I	Η	Ξ	H	I	Ŧ	Ŧ	т	I	CH3	I	H	I	Ŧ	H	т	ਤੂ ਤ	Ξ	I	с <u>ң</u>	CH3	I	I	C4H9	Τ	Н	I	T
B-R6	T	Ŧ	CH3	Ξ	Η	Ŧ	Ξ	T	T	T	Ŧ	Ŧ	Ŧ	π	H	Ħ	Ŧ	т	Ŧ	T	CH3	r	H	r	т	T	Ŧ	T	T	с£	T	T	I	I	I	I	H	н	Ŧ	Ŧ
B-R5	Т	Т	т	т	H	H	I	I	Ŧ	н	τ	τ	Ξ	Ŧ	H	Ŧ	x	Ŧ	Ŧ	x	H	н	н	I	н	T	H	Ŧ	Ŧ	т	£	т	I	I	н	н	Н	H	Ξ	Ŧ
A-R4	I	н	H	x	r	Ξ	T	T	r	T	r	r	r	r	۳	T	I	T	CH3	CH3	r	r	r	т	T	r	н	x	x	Ŧ	r	T	T	r	T	T	I	т	H	r
A-R3	C2H5	Ŧ	н	CH3	Чd	Ch3	CH3	Т	CH3	Т	CH3	CH3	r	H	μ	I	Ŧ	Ι	I	T	н	н	H	H	Ŧ	τ	T	Т	I	I	T	I	I	Ŧ	H	H	CH3	I	C2H5	C4H9
AR2	I	Ŧ	H	H	x	Ŧ	Ŧ	Т	I	т	н	т	CH3	CH3	CH3	C2H5	C4H9	C8H17	CH3	C2H5	CH3	CH3	Чd	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	T	T	T	I	I	I	H	I	I	CH3	Ŧ	H
A-R1	I	н	н	H	H	Ħ	Ħ	I	¥	r	π	I	H	Ŧ	H	H	Ŧ	Ŧ	Т	T	H	н	Н	н	Н	H	H	T	Ŧ	T	I	Т	Ŧ	I	ł	I	I	н	H	Ŧ
9	1	1	1	۱ 	-	1	CH3	CH3	CH3	CH3	1	ť	-	-	ł	1	-	ŀ		ł	ł	ł	\$		CH3	CH3	CH3	1	*	**		ŧ	CH3	CH3	CH3	3	1	1		-
~		1	1	•	T	1	Ŧ	CH3	I	CH3	ł	•	ľ	1	1	1	1		1	ŀ	ţ	\$	ş	ŧ	H	CH3	يتو	1	1	ţ		1	Ħ	CH3	ia.	1	1	•	,	ł
ш	1	1	-	,	,	1	CH3	CH30	CH3	CH30	, ,	1	1	•	1	+	l	 +	ı		1	1	1	1	CH3	CH30	CH3	,		1	1	1	CH3	CH30	CH3	1	1	1		1
B'orB'	1	1	1	-	-	I	1	-	-	,	1	ſ	-	-	1	1	ŀ	+	+	,	1	5	+	2		1	I	Ъ	+	,	1	,	1	1	1	5	1	-		i.
ന	Ъ	Ъ	Ъ	Ъ	9d	96	٩	ā	Ъ6	P6	Ъ	ЪЗ	Ы	P8	Ъ	Ы	a	FI	a	ā	Б	ā	5	9d	Ы	6	ġ.	Ē	Id	Ъ	Ы	P3	ā	d	Id	١d	Id	۶ł	đ	Ē
¥	Ŀ.	u.	ш.	E	FI	ш	ш	E	Ŀ,	E	Qn1	0 I	Qn2	Qn2	5 C	l ĭ	5	S	õ	ő	õ	5	8	õ	°z O	ö	ð	5	Fn1	Fal	Fut	Fn1	Fal	Fol	Fn1	En1	đ	đ	ą	đ
c	0	0	0	0	0	o	***	-		F	0	0	0	0	0	0	ŀ	0	0	0	0	0	0	0	, ,,,,	-	-		0	0	0	0	-	-	-		0	0	0	
E	3	3	3	e	ر	3	2	2	2	2	3	3	9	9	6	9	6	6	~ _	9	6	3	9	3	2	2	2	2	3	3	3	3	5	2	5	2	3	3	3	6
X	l lr	-	1	4	Ŀ	Ŀ	ľ	L-	1	r F	ľ	4	Ч	4	1	1	4	1.	Ŀ	Ŀ	Ŀ	-	<u> </u>	<u>ب</u> د.	<u>ال</u>	4	5	1	2	٦.	L.	4	3	<u>-</u>	<u>-</u>	ľ	뚄	æ	æ	뙾
ž	781	782	783	784	785	786	787	188	789	190	791	792	793	794	795	796	797	798	199	88	<u>5</u>	802	803	804	805	806	807	808	15g	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820

20

30

40

[0083]

【表1-16】

B'-R8	1	1	ı	\$)	l	1	-)	1	ł	,	ł	r	r	ŧ	1	1	1	t	1	í	ŧ	a.	ţ.	1	,	1	ŧ	ŧ	\$	ŧ	ł	ı	•	1	1	١	-	ι
B'-R7	i		1	1	1		1	-	1	-	1	+	1	I	I	,	1	1	,	;		1	w		****	~	1	1		ł	,	ţ	ł	1	-	1	1	1	1	1
B'-R6	1	, ,		1	-				 	1	1	1	1	Ŧ	Ŧ	1	3	1	,		1	1	J		I	}	1	1	5	ł	3	ł	1	1		1	1	1		
B'-R5	-	1	,	1	1	1		1	1	1	1	1	1	H	Ŧ	1	3	1	1	1	1	1	1	*	1	***		1	1	;	t	3	ŀ	ı	1	1	1	1	-	-
B-R8	I	I	Ħ	π	Ŧ	τ	I	T	Ŧ	T	I	т	Ŧ	H	H	r	r	r	н	I	I	T	т	н	н	H	н	H	Н	т	т	I	H	H	Ŧ	Ŧ	I	т	Ξ	Ξ
B-R7	Ŧ	r	T	r	r	T	CH3	Ŧ	Ŧ	CH3	т	T	T	H	r	r	T	T	r	T	T	Ŧ	r	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ħ	Ŧ	H	T	r	r	CH3	CH3	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3
B-R6	н	r	r	r	r	I	I	Ŧ	CH3	Ŧ	H	т	r	H	r	r	H	r	H	r	r	r	r	Ξ	Ħ	H	r	I	H	r	r	r	I	r	I	Ŧ	r	r	н	۲
B-R5	Н	H	H	H	ľ	T	I	т	н	r	H	H	H	H	r	r	н	н	н	I	r	r	т	T	Ŧ	Ŧ	T	H	H	T	r	r	Ŧ	н	H	Ŧ	Ŧ	T	H	_ I
A-R4	щ	r	Ŧ	Ŧ	CF3	Ŧ	I	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	H	H	¥	H	Ŧ	н	Ŧ	H	Ŧ	н	Ħ	н	H	H	Ŧ	CF3	Ŧ	Ŧ	CF3	Ŧ	н	I	Ŧ	Ŧ	т	н	н
A-R3	H	ш	E E	31	I		I	I	I	r	Ŀ	F	L.	٤.	ŧ.	Ŧ	CH3	I	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	CH3O	C2H5O	H	H	4		Ŧ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	CH3	Ŧ	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	CH30	C2H5O
A-HZ	CF3 {	r	I	CF3	CF3	CF3	CF3	CH3	I	I	H	I	H	I	I	CH3	r	C2H5	н	r	r	r	I	M	C2H40	CF3	н	CF3	CF3	r	CF3	CF3	×	C2H5	Ξ	Ŧ	I	I	н	н
A-H1	н	F	F	¥	r.	.	x	H	Ŧ	r	x	н	x	r	u.	н	r	r	r	H	Ŧ	x	H	r	н	H	r	н	H	۱.	L.	r	H	x	I	Ŧ	r	r	r	r
9	-	-	1	1		t		1	1	1	CH3	CH3	CH3	1	\$	t	1		,	I	1	1	ł	1	1	1		1	+	3	1	;	1	1	1	1		1	1	-
 -	- 1	•	1	•	-		;	,	1	1	I	CH3	J.	+	1	1	3	1	1			ĩ			1	ş	1		· · ·	1	ł	,	ł	ι		ŀ	-	1		t
u ل		1	-)	1	ł	1	1	1	1	CH3	CH30	CH3	-	1	,	1			1	*	1		ì	***	ŧ	*		*	1	ł	ı	ŀ	•	1	1	1	1		1
B'orB'		1	1	-	1	1	1	1	ı	,	1	÷	1	١d	١d	1	1		1	1	,	1	1	1		ŧ		1	+	ţ	ŧ	1	ł	•	ι	t	1	1	1	-
8	ГРГ	P1	١d	P1	Ы	Ы	đ	9d	Ы	١d	P1	P1	۱d	P1	۲q	١d	١d	1d	P1	۲d	p1	à	Ы	P1	Ъ	μ	P1	Ρ1	P1	d	ŀd.	ā.	Ъ	ia.	F I	ā	ā	5	١d	١٩
۲	Чd	Чd	Чd	ፈ	Ч	ď	đ	Чď	L.	н	Чd	£	чd	Ч	Чd	Чđ	Чd	Ч	Ч	ď	đ	đ	Чd	Чd	ЧЧ	Ч	Чd	Ч	ď	Ч	Чď	ፈ	ፈ	ፈ	ፈ	đ	£	£	Чд	ዋ
с —	o L	0	0	0	0	0	0	0	0	0	1	L	1	Ļ	-	0	0	0		0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ε	Ъ Ц	3	3	3	6	с.	3	3	3	3	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	5	5	5	2	2	2	~	~	~	~1	2	2
×	RF RF	£	Ł	₽	Ł	æ	æ	Æ	æ	R	문	Ł	R	R	RH	đ	þţ	đ	đ	đ	đ	đ	đ	Ρţ	đ	ď	Ъ	Ъ	Ъ	đ	å	ď	ď	đ	ď	đ	đ	đ	đ	đ
2	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860

30

40

【0084】

【表1-17】

(27)

B'-R8		3	1	1	1	ŧ	Į	1	1	÷	L	ş	r	1	-	-	t	1	1	1	1	I	t
B'-R7			1	I	1	ł		\$,	1	1	,	C4H9	3	1	1	ł	1	1	4	,	I	ŀ
B'-R6		,	,	!	•	٤	I	4	1	1	-	-	I	:	,	1		,	1	1	1	1	t
B'-R5	1	1	4	1	1	1	ļ	1	,	1		1	т	1	1		j	1	,	1		ł	ł
BR8	T	T	T	Ŧ	I	I	I	r	r	Ŧ	r	r	r	r	r	T	T	T	I	I	I	T	г
8-R7	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	н	т	I	Т	I	r	I	Т	I	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Т	H	I
B-R6	I	I	T	Ħ	ĩ	I	r	r	Ŧ	Ŧ	Ŧ	r	н	r	r	Ŧ	T	I	Ħ	r	Ŧ	I	I
B-R5	т	т	т	т	т	Ι	I	I	т	т	т	т	н	H	т	I	I	I	н	I	I	H	н
A-R4	I	T	T	r	CF3	Ξ	r	CF3	r	r	T	r	Ŧ	н	I	I	ľ	T	Ŧ	T	I	H	Ŧ
A-R3	I	I	ш	١L	Ξ	L.	4	Ľ	H	u.	ц.	 Ц.,	F	ц.	H	I	CH3	C2H5	Lit.	ie.	H	H	CH3
A-R2	C2H40	CF3	r	CF3	CF3	т	CF3	CF3	CH3	н	т	CF3	CF3	CF3	н	н	Ξ	Ξ	н	CF3	CH3	т	г
A-RI	H	r	н	H	н	ш	نك	I	I	н	u.	H	H	T	СНЗ	CH3		H	H	Ħ	H	T	Ŧ
σ			,	1	+		\$		CH3	CH3	CH3	CH3	I	1	•		1	L	1	1	+	CH3	
7	ŀ		1	+	1	1	1	ł	T	CH3	ш	u.	ł		ł	1	1	L.	1	;	+	н	1
ш	-	1	+	1	١	l	ł		CH3	CH3	CH3	СНЗ	ł		1	ı	ı	Ł	+	ŧ	1	CH3	-
B'orB'	-	1	1	+	۱	•		ŧ	ł	۱	۱	ţ	P1	P1	P1	Р1	1	-	*	*	+	1	E
ķ	1	1	*	1	1	•	t	1	-	1	1	1	*	***	Tal	Np1	•	+	1	1	1	1	۱
8	ā	P1	Ъ	ā	Ы	۲٩	Ē	P1	Ь	P1	۲۹	đ	ē.	ā	Ы	P1	<u>ام</u>	P	4	Ъв	ā	ā	E
×	ď	4	f d	đ	đ	Ч	ď	đ	4ª	Чd	ų	ዋ	ď	4	ፈ	Ч	Чd	ď	đ	đ	õ	đ	£
c	0	0	0	0	Ō	0	0	0	1	1	1	1	-	-	-	1	0	0	0	0	0	t	-
E	2	2	2	2	2	2	2	2	1	٢	-	-	-	٢	-	-	2	2	2	2	2	-	-
z	đ	đ	đ	đ	ፈ	đ	đ	đ	đ	đ	đ.	đ	ď	đ	ፈ	đ	Þđ	РЧ	Ъd	Pd	Pd	Pd	R
Ŷ	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883

20

30

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。尚、本発明に関する実施例は、実施 例<u>5、19乃至21、36、39、40</u>である。

【 0 0 8 6 】

本実施例に用いられたイリジウム金属配位化合物は以下に示す合成系路にて合成を行った。(類似の反応が、Inorg.Chem.1994,33,p.545に記載されている。)

【0087】

イリジウム金属配位化合物の合成 本発明で用いたイリジウム錯体の合成方法のスキームを示す。 【0088】 【化16】

 $Ir(CH_3COCHCOCH_3)_3=Ir(acac)_3 \xrightarrow{3 \times L} Ir(L)_3$

あるいは



【 0 0 8 9 】 【 化 1 7 】

(実施例1)例示化合物729の合成



10

[0090]

100mlの3つロフラスコにチエニルボロン酸3.18g(24.9mmol)、1 - ブロモ 4 - トリフルオロメチルピリジン 5 . 6 5 (2 5 . 0 m m o 1)、トルエン 2 5 ml、エタノール12.5mlおよび2M-炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素 気流下室温で攪拌しながらテトラキス - (トリフェニルホスフィン)パラジウム(〇)0 . 98g(0.85mmol)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反 応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗 浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマ ト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物A4.20g(収 率74%)を得た。

[0091]

100mlの4つロフラスコにグリセロール50mlを入れ、窒素バブリングしながら 130~140 で2時間加熱攪拌した。グリセロールを100 まで放冷し、化合物A 1.15g(5.0mmole)、イリジウム(III)アセチルアセトネート(Ir(a c a c) 3) 0 . 5 0 g (1 . 0 m m o l e) を入れ、窒素気流下 2 1 0 付近で 7 時 間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸300mlに注入し、沈殿物を濾 取・水洗した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精 製し、例示化合物729の赤色粉末0.33g(収率38%)を得た。

[0092]

この化合物をトルエンの溶かした溶液の発光スペクトルの maxは563nmだった 20 。また、この化合物のMALDI-TOF MS法(Matrix-Assisted Laser Desorption Ionization Time-of-Flig ht Mass Sepectroscopy法)で測定した(測定装置はBruker 社製「REFLEX-III型」)。この方法は目的物質から電子を1つ除いたイオンを 質量分析器にかけ、その質量を測定するものであるために、その質量はM+と表され、物 質の同定によく使われている。測定したM+値は877.0であり、目的物と確認した。 [0093]

また発光が燐光であることを確認するためにこの例示化合物をクロロホルムに溶解し、 酸素置換した溶液と窒素置換した溶液に光照射して、フォトルミネッセンスを比較した。 結果は、酸素置換した溶液はイリジウム錯体に由来する発光がほとんど見られなかったの に対し、窒素置換した溶液はフォトルミネッセンスが確認された。これらの結果より、本 発明の化合物は燐光発光性を有する化合物であることを確認した。因に蛍光材料において は、酸素置換した溶液中でも化合物に由来する発光は消失しない。

[0094]

また蛍光材料の発光寿命は一般に数nsec~数十nsecであるのに対し、本発明の 化合物の燐光寿命は、以下の実施例で得られたものも含めて、いずれも100nsec以 上であった。

[0095]

(実施例2)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(310)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは489nm

MALDI - TOF MS: M + 859.1

[0096]

(実施例3)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(238)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは515nm

MALDI - TOF MS: M + 709.1

[0097]

(実施例4)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(242)の合成を行った。

10

30

(31)

トルエン溶液の発光スペクトルの maxは471nm MALDI-TOF MS: M+ 763.1 [0098] (実施例5) 実施例1と同様な合成方法で例示化合物(384)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは466nm MALDI-TOF MS: M + 913.1 [0099] (実施例6) 実施例1と同様な合成方法で例示化合物(777)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは696nm MALDI - TOF MS: M + 1231.2 [0100](実施例7) 例示化合物(472)の合成を行った。 [0101]【化18】



【0102】

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール60ml、H₂O20mlを入れ、 窒素バブリングしながら1時間攪拌した。化合物C0.51g(4.4mmole)、イ リジウム(III)トリクロライド水物0.71g(2.0mmole)を入れ、窒素気 流下100 付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注 入し、沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール60mlに投入し、1h撹拌し た後沈殿物を濾取、アセトンにて洗浄し、化合物Dの黄色粉末0.95g(収率89%) を得た。

【 0 1 0 3 】 【 化 1 9 】

40

30



(32)

[0104]

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール50mlを入れ、窒素バブリングし ながら1時間攪拌した。化合物D0.536g(0.5mmole)、化合物E0.17 g(1.4mmole)、炭酸ナトリウムNa₂CO₃0.75gを入れ、窒素気流下10 0 付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、沈 殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール70mlに投入し、1時間撹拌した後沈 殿物を濾取した後、この沈殿物をクロロホルムに溶解させた後濾過し、濾液を濃縮した。 この濾液をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物 472の黄色粉末0.45g(収率73%)を得た。この化合物をトルエンに溶解した溶 液の発光スペクトルの maxは526nmだった。また、この化合物のMALDI-T OF MSを測定したところM+が614.2であり、目的物と確認した。

【0105】 (実施例8)

本実施例では、素子構成として、図1(c)に示す有機層が4層の素子(有効表示面積約3mm²)を作成した。透明基板15として無アルカリガラス基板を用い、この上に透明電極14として100nmの酸化インジウム(ITO)をスパッタ法にて形成し、パタ ーニングした。

【0106】

この上にホール輸送層13として、前記構造式で表される - NPDを膜厚40nm真 空蒸着した。その上に有機発光層として、前記CBPをホスト材料とし、金属配位化合物 (例示化合物729)を重量比8重量%になるように膜厚30nmで共蒸着した。さらに 電子輸送層16として、前記Alq3を10⁻⁴Paの真空度で抵抗加熱蒸着を行い、膜厚 30nmの有機膜を得た。更に励起子拡散防止層17としてBCPを膜厚10nmで真空 蒸着した。

[0107]

この上に金属電極層11の下引き層として、AlLi合金を15nm配置した。さらに 金属電極11として、100nmの膜厚のアルミニウムAl膜を蒸着し、透明電極14と 40 対向する電極面積が3mm²になる形状でパターニングした。

有機発光素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレッドパッカード社製の微小電流 計4140Bで測定し、また発光輝度をトプコン社製BM7で測定した。

【0108】

(実施例9)

実施例1で合成した金属配位化合物(例示化合物729)を重量比7重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

[0109]

(比較例1)

表2に示す金属配位化合物(729R)(表2中に対比する本発明の置換化合物を併記 50

20

30

する)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

[0110]

【表2】

No	М	N	m	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
729R	Ir	3	0	Tn1	P1	Н	H	_	_	H	H	Н	H
729	Ir	3	0	Tn1	P1	H	H	_	_	H	H	CF ₃	H

10

[0111]

(比較例2)

表2に示す金属配位化合物(729R)を重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

[0112]

(比較例3)

表2に示す金属配位化合物(729R)を重量比1重量%で用いた以外は、実施例1と 同様にして素子を作成した。

【0113】

各素子に、ITO側を陽極にAl側を陰極にして電界を印加し、輝度を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0114】

酸素や水による素子劣化の要因を除くため真空チャンバーから取り出し後、乾燥窒素フ ロー中で上記測定を行った。

[0115]

【0116】 【表3】

各化合物を用いた素子の結果を表3に示す。比較例化合物の729Rの最大輝度濃度は 表3の結果より明らかに1%と8%の間にあるが、置換基を付与した(例示化合物729))は濃度7%以上の8%でも上昇しており、8%において置換基を有していない729R より遙かに高い輝度で用いることができた。

30

20

	No	濃度(重量%)	輝度(cd/m2)
実施例8	729	8	4500
実施例9	729	7	4250
比較例1	729R	8	1620
比較例2	729R	3	4000
比較例3	729R	1	1290

≪輝度比較≫

[0 1 1 7 **]**

(実施例10)

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比3重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0118】

(実施例11)

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0119】 (実施例12) 実施例2で合成し

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

【 0 1 2 0 】

(実施例13)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比3重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【 0 1 2 1 】

(実施例14)

10

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0122】

(実施例15)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比8重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

[0123**]**

(実施例15A)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比11重量%で用いた以外は、実施 例8と同様にして素子を作成した。 20

[0124]

(実施例15B)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比13重量%で用いた以外は、実施 例8と同様にして素子を測定した。

[0125]

(実施例16)

実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比3重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

[0126]

(実施例17)

30

実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

[0 1 2 7 **]**

(実施例18)

実施例4で合成した金属配位化合物(242)重量比8重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

[0128]

(実施例19)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比3重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0129】

(実施例20)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

[0130]

(実施例21)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比8重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0131】

(比較例4)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。(表4には対応する実施例化合物310、238、242および384の構造を併記する。)

[0132]

【表4】

No	М	m	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
1 R	Ir	3	0	Ph	P1	H	H	Н	H	Н	H	H	H
310	Ir	3	0	Ph	P1	Н	CF ₃	H	Н	H	H	H	Н
238	Ir	3	0	Ph	P1	H	F	H	H	H	H	H	H
242	Ir	3	0	Ph	P1	F	Н	F	Н	Н	H	Н	H
384	Ir	3	0	Ph	P1	Н	CF3	F	Н	H	H	Н	Н

10

【0133】

(比較例5)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様 にして素子を作成した。

【0134】

(比較例6)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様 にして素子を作成した。

【0135】

実施例10~12、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界 を印加し、電流効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0136】

各化合物を用いた素子の結果を表5に示す。1Rの最大電流効率を示すピークは表5の 結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(310)は濃度が8% でも電流効率の上昇が確認された。

【0137】

【表5】



(36)

	No	濃度(重量%)	(電流効率) c d/A
実施例10	310	3	2
実施例11	310	6	2.4
実施例12	310	8	2.7
比較例4	1 R	3	15
比較例 5	1 R	6	19
比較例 6	1 R	8	17

≪電流効率の比較≫

【0138】

実施例13~15、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界 を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0139】

各化合物を用いた素子の結果を表6に示す。1Rの最大電力効率は表6の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(238)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

【0140】

【表6】

≪電力効率の比較≫

	No	濃度(重量%)	(電力効率)lm/W
実施例13	238	3	5.4
実施例14	238	6	6
実施例15	238	8	6.2
実施例15A	238	1 1	6.5
実施例15B	238	13	6.3
比較例4	1 R	3	5.7
比較例 5	1 R	6	6.2
比較例 6	1 R	8	6

40

30

(0 1 4 1 **)**

実施例16~18、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極に、A1側を陰極にして電 界を印加し、外部量子効率を測定した。ここで外部量子効率とは、素子に流れる電流をヒ ューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また素子の発光輝度をトプ コン社製BM7で測定し、輝度(1m)/電流量(mA)の測定値を目安とした。

50

10

[0142]

各化合物を用いた素子の結果を表7に示す。1Rの外部量子効率は表7の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(242)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

(37)

【0143】

【表7】

	No.	濃度(重量%)	外部量子効率
実施例16	242	3	3
実施例17	242	6	4
実施例18	242	8	4.2
比較例4	1R	3	7
比較例5	1R	6	8
比較例6	1R	8	7.6

《外部量子効率の比較》

[0144]

実施例19~21、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界 20 を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0145】

各化合物を用いた素子の結果を表8に示す。1Rの最大電力効率は表8の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

【0146】

【表8】

≪電力効率の比較≫

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例19	384	3	2
実施例20	384	6	2.3
実施例21	384	8	2.6
比較例4	1R	3	5.7
比較例5	1R	6	6.2
比較例6	1R	8	6

【0147】

(実施例22)

実施例6で合成した金属配位化合物(777)重量比1重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0148】

(実施例23)

実施例6で合成した金属配位化合物(777)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0149】

(実施例24)

実施例6で合成した金属配位化合物(7777)重量比8重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

10

(38)

[0150**]**

(比較例7)

表9に示す金属配位化合物(777R)を重量比1重量%で用いた以外は、実施例1と 同様にして素子を作成した。

【0151】

【表9】

No	М	m	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
777R	Ir	3	0	Pe	P1	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
777	Ir	3	0	Pe	P1	H	H	H	Н	Н	Н	CF ₃	H

10

【0152】

(比較例8)

表9に示す金属配位化合物(777R)を重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

20

【0153】 (比較例9)

表9に示す金属配位化合物(777R)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

【0154】

実施例22~25、比較例7~9の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界 を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0155】

各化合物を用いた素子の結果を表10に示す。1Rの最大電力効率は表10の結果より 明らかに1%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(777)は濃度が8%まで最 30 大電力効率の上昇が確認された。

【0156】

【表10】

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例22	777	t	0.04
実施例23	777	6	0.12
実施例24	777	8	0.15
比較例7	777R	1	0.08
比較例8	777R	6	0.15
比較例9	777R	8	0.13

≪最大電力効率の比較≫

【 0 1 5 7 】

(実施例25)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比3重量%で用いた以外は、実施例 8と同様にして素子を作成した。

【0158】

(実施例26)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比6重量%で用いた以外は、実施例 1と同様にして素子を作成した。

(39)

【0159】

(実施例27)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比8重量%で用いた以外は、実施例 1と同様にして素子を作成した。

【 0 1 6 0 】

(比較例10)

下記金属配位化合物(472R)を重量比3重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

[0161]

【化20】



20

10

【0162】

(比較例11)

上記金属配位化合物(472R)を重量比6重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

[0163]

(比較例12)

上記金属配位化合物(472R)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例1と同様に 30 して素子を作成した。

【0164】

実施例25~27、比較例10~12の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして 電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

【0165】

素子劣化の原因として酸素や水が問題なので、その要因を除くため真空チャンバーから 取り出し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。

【0166】

【0167】 【表11】

各化合物を用いた素子の結果を表11に示す。1Rの最大電力効率は表11の結果より 明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最 40 大電力効率の上昇が確認された。

G

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例25	472	3	5.6
実施例26	472	6	8.3
実施例27	472	8	6.5
比較例10	472R	3	5.4
比較例11	472R	6	6
比較例12	472R	8	5.8

≪最大電力効率の比較≫

10

20

30

40



[0168]

【0169】 【化21】

(実施例28)

B(OH)

200mlの3つロフラスコに4 - フルオロフェニルボロン酸3.50g(25.0m mole)、1 - ブロモピリジン3.95g(25.0mmole)、トルエン25ml 、エタノール12.5mlおよび2M-炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流 下室温で攪拌しながらテトラキス-(トリフェニルホスフィン)パラジウム(O)0.9 8g(0.85mmole)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応 終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄 し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト (溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物G3.24g(収率 75%)を得た。

【0171】 【化22】

 $F \longrightarrow + IrCl_3 H_2 O \longrightarrow F \longrightarrow II \bigcirc II \bigcirc II \bigcirc II \bigcirc F$

【0172】

200mlの3つロフラスコに塩化イリジウム(III)・3水和物0.881g(2.5mmole)、0.953g(5.5mmole)、エトキシエタノール75mlと水25mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノールおよびアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、化合物Hの黄色粉末1.32g(収率92%)を得た。

【0173】

【化23】



(41)

【0174】

200mlの3つロフラスコにエトキシエタノール70ml、H0.80g(0.7m mole)、アセチルアセトン0.22g(2.10mmole)と炭酸ナトリウム1. 04g(9.91mmole)を入れ、窒素気流下室温で1時間攪拌し、その後15時間 還流攪拌した。反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラム クロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:30/1)で精製し、化合物I(例示化 合物No.489)の黄色粉末0.63g(収率71%)を得た。この化合物のトルエン 溶液の発光スペクトルの maxは499nmだった。また、MALDI-TOF MS によりこの化合物のM+である638.7を確認した。

20

10





30

【0176】

 100mlの3つロフラスコに化合物Gを0.21g(1.2mmole)、化合物I 0.32g(0.5mmole)とグリセロール25mlを入れ、窒素気流下180
 付近で8時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸170mlに注入し、 沈殿物を濾取・水洗し、100 で5時間減圧乾燥した。この沈殿物をクロロホルムを溶
 離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、(例示化合物No.239)の黄色粉末
 22g(収率63%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルの maxは490nmだった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である 708.8を確認した。

40

【0177】 (実施例29)

実施例7と同様な方法によって例示化合物(535)の合成を行った。
 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは525nm
 MALDI-TOF MS:M+ 671.7
 【0178】
 (実施例30)
 実施例28と同様な方法によって例示化合物(243)の合成を行った。

トルエン溶液の発光スペクトルの maxは518nm MALDI - TOF MS: M + 762.7 [0179] (実施例31) 実施例7と同様な方法によって例示化合物(511)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは514nm MALDI-TOF MS: M + 628.1 [0180] (実施例32) 実施例28と同様な方法によって例示化合物(56)の合成を行った。 10 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは505nm MALDI - TOF MS: M + 697.2 [0181](実施例33) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(389)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは503nm [0182] (実施例34) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(390)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは507nm 20 [0183](実施例35) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(312)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの maxは458nmと488nmのダブルピークを示 した。 [0184] (実施例36) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(314)の合成を行う。 [0185] 30 (実施例37) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(388)の合成を行う。 [0186] (実施例38) 実施例1と同様な方法によって例示化合物(392)の合成を行う。 [0187] (実施例39) 出発原料を変える他は実施例1と同様な方法によって、例示化合物(274)、(34 6)、(358)、(393)そして(396)の合成を行うことができる。 (実施例40) 40 以下表示装置の例を2例説明する。まずXYマトリックス配線を有する画像表示装置を 作成した例を図2に示す。 [0189]縦150mm、横150nm、厚さ1.1mmのガラス基板21上に透明電極(陽極側)として約100nm厚のITO膜をスパッタ法にて形成後、単純マトリクス電極22と して100μm幅の電極を40μmの間隔で100ラインをパターニングした。つぎに実 施例8と同様の条件で実施例1~7で合成した化合物をそれぞれ発光層12用のゲスト化 合物として用いて4層の有機化合物層23を作成した。 [0190]

続いてマスク蒸着にて、100µm幅の電極を間隔40µmで100ライン分の金属電 50

40

極24を、透明電極と直交するように、真空度2×10⁻⁵Torrの条件で真空蒸着法に
 て成膜した。金属電極はA1/Li合金(Li:1.3wt%)を膜厚10nm、つづい
 てA1を150nmの膜厚で形成した。

【0191】

この100×100の単純マトリクス型有機EL素子を、窒素雰囲気で満たしたグロー ブボックス中にて、図3に示す10ボルトの走査信号と±3ボルトの情報信号を用いて、 7ボルトから13ボルトの電圧で、単純マトリクス駆動をおこなった。フレーム周波数3 0Hzでインターレース駆動したところ、各々発光画像が確認できた。

【0192】

本発明で示した高効率な発光素子は、画像表示装置としては、省エネルギーや高視認性 10 を備えた軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。またプリンター用の光源とし ては、本発明の発光素子をライン状に形成し、感光ドラムに近接して置き、各素子を独立 して駆動し、感光ドラムに所望の露光を行う、ラインシャッターとして利用可能である。 一方照明装置や液晶表示装置のバックライトへの利用は、省エネルギー効果が期待できる

[0193]

画像表示素子への別の応用では、先に述べたXYマトリックス配線に変えて、薄膜トランジスタ(TFT)を備えたアクティブマトリクス方式画像表示素子が特に有用である。 以下図4~6を参照して、本発明のアクティブマトリクス方式画像表示素子について説明 する。

[0194]

図4は上記パネルの平面図の模式図である。パネル周辺には、走査信号ドライバーや電 流供給源からなる駆動回路と、情報信号ドライバーである表示信号入力手段(これらを画 像情報供給手段と呼ぶ)が配置され、それぞれゲート線とよばれるX方向走査線、情報線 と呼ばれるY方向配線、及び電流供給線に接続される。走査信号ドライバーは、ゲート走 査線を順次選択し、これに同期して情報信号ドライバーから画像信号が印加される。ゲー ト走査線と情報線の交点には表示用画素が配置される。

【0195】

次に等価回路を用いて、画素回路の動作について説明する。今ゲート選択線に選択信号が印加されると、TFT1がONとなり、情報信号線からコンデンサCaddに表示信号 30が供給され、TFT2のゲート電位を決定する。各画素に配置された有機発光素子部(ELと略す)には、TFT2のゲート電位に応じて、電流供給線より電流が供給される。TFT2のゲート電位は1フレーム期間中Caddに保持されるため、EL素子部にはこの期間中電流供給線からの電流が流れ続ける。これにより1フレーム期間中、発光を維持することが可能となる。

[0196]

図6は本実施例で用いられるTFTの断面構造の模式図を示した図である。ガラス基板 上にポリシリコンp-Si層が設けられ、チャネル、ドレイン、ソース領域にはそれぞれ 必要な不純物がドープされる。この上にゲート絶縁膜を介してゲート電極が設けられると 共に、上記ドレイン領域、ソース領域に接続するドレイン電極、ソース電極が形成されて いる。この時ドレイン電極と透明な画素電極(ITO)は、介在する絶縁膜に開けたコン タクトホールにより接続される。

【0197】

本発明で用いるアクティブ素子には特に限定はなく、単結晶シリコンTFTやアモルフ ァスシリコンa-Si TFT等でも使用することができる。

上記画素電極上に、多層あるいは単層の有機発光層を形成し、陰極である金属電極を順次 積層し、アクティブ型有機発光表示素子を得ることができる。

【0198】

[産業上の利用可能性]

以上説明のように、高いりん光発光収率を有し、短かいりん光寿命をもつ本発明の置換 50

基を有した金属配位化合物を用いることにより、濃度消光を防止しつつホスト材料に付し て高濃度で配合した発光層が形成される。結果として本発明によれば、発光効率の高い優 れた発光素子を得ることができる。また、本発明の発光素子は表示素子としても優れてい る。

【図面の簡単な説明】

[0199]

【図1】本発明の発光素子の一例を示す図である。

【図2】実施例28の単純マトリクス型有機EL素子を示す図である。

【図3】実施例28の駆動信号を示す図である。

【図4】EL素子と駆動手段を備えたパネルの構成の一例を模式的に示した図である。 10

【図5】画素回路の一例を示す図である。

【図6】TFT基板の断面構造の一例を示した模式図である。

【図1】



【 🙁 2 】





【図4】 ⊠4



 情報信号ドライバー

 G1
 (1)

 (3)
 (2)

 (3)
 (2)

 (3)
 (2)

 (3)
 (2)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)

 (3)
 (3)





【図6】 ⊠6



フロントページの続き

(72)発明者 滝口 隆雄 東京都世田谷区給田1-10-2

(72)発明者 三浦 聖志 神奈川県相模原市下溝327-16

- (72)発明者 野口 幸治 神奈川県相模原市南台5-10-19
- (72)発明者 森山 孝志 神奈川県川崎市麻生区千代ヶ岡4 - 2 - 3 1 - B - 2 0 2
- (72)発明者 古郡 学 神奈川県厚木市水引2-6-29キヤノン寮

審查官 藤原 浩子

(56)参考文献 特開2005-344124(JP,A) 特開2001-247859(JP,A) 特開2001-345183(JP,A) 特表2004-503059(JP,A) Djurovich.P.I et al., Ir(III)cyclometalated complexes as efficient phosphorescent emitters in polymer blend and organic LEDs, Polymer Preprints, 2000年 3月,V ol 41, No 1, p770-771

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名) C09K11/06

patsnap

发光装置和显示装置		
JP4006335B2	公开(公告)日	2007-11-14
JP2002546468	申请日	2001-11-30
佳能株式会社		
佳能公司		
佳能公司		
鎌谷淳 岡田伸二郎 坪山明 滝口隆雄 三浦聖志 野口幸治 森山孝志 古郡学		
鎌谷 淳 岡田 伸二郎 坪山 明 滝口 隆雄 三浦 聖志 野口 幸治 森山 孝志 古郡 学		
H01L51/50 C09K11/06 C07F15/00	0 H01L51/00 H01L51/30	
H01L51/0084 C07F15/004 C07F1 C09K2211/1011 C09K2211/1014 C09K2211/1088 C09K2211/1092 H01L51/0081 H01L51/0085 H01L Y10S428/917	5/0066 C07F15/008 C07F15/00 C09K2211/1025 C09K2211/102 C09K2211/185 H01L51/005 H0 51/0087 H01L51/5012 H01L51/5	93 C09K11/06 C09K2211/1007 9 C09K2211/1033 C09K2211/1044 1L51/0059 H01L51/006 H01L51/0071 5016 H01L51/5036 H05B33/14
H05B33/14.B C09K11/06.660		
渡边圭佑 山口 芳広		
2000364650 2000-11-30 JP 2001064203 2001-03-08 JP		
JPWO2002045466A1		
Espacenet		
	发光装置和显示装置 JP4006335B2 JP2002546468 佳能株式会社 佳能公司 佳能公司 様谷淳 岡田伸二郎 坪山明 滝口隆雄 三浦聖志 野口幸治 森山孝志 古郡学 梯谷淳 岡田伸二郎 坪山明 滝口隆雄 三浦聖志 野口幸治 森山孝志 古郡学 H01L51/50 C09K11/06 C07F15/04 H01L51/084 C07F15/04 C07F1 C09K2211/1014 C09K2211/1018 C09K2211/1028 H01L51/0081 H01L51/0085 H01L Y10S428/917 H05B33/14.B C09K11/06.660 渡边圭佑 山口芳広 2000364650 2000-11-30 JP 2001064203 2001-03-08 JP JPWO2002045466A1 Espacenet	太光装置和显示装置 JP4006335B2 公开(公告)日 JP2002546468 申请日 佳能休式会社 佳能公司 集な2淳 岡田伸二郎 四日伸二郎 坪山明 滝口陸雄 三浦聖志 野口幸治 森山孝志 吉都学 H01L51/50 C09K11/06 C07F15/00 H01L51/00 H01L51/30 H01L51/50 C09K11/06 C07F15/0066 C07F15/008 C07F15/008 C09K2211/1011 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1012 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1013 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1014 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1015 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1015 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1015 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1015 C09K2211/1025 C09K2211/1025 C09K2211/1015 C09K11/06 C07F15/0065 K10151/0085 H01L51/0087 H01L51/0087 H01L51/0085 H01L51/0087 K10153/10085 H01L51/0087 H01L51/0087 H01L51/0087 K1015428/917 H05B33/14.B C09K11/06.660 変边主佑 山口 芳広 2000364650 2000-11-30 JP 200010

摘要(译)

在由阴极和阳极之间的一层或多层有机膜形成的发光器件中,至少一层是发光层,和具有由下式(1)表示的基本结构的金属配位 化合物的发光分子和在环状基团A和B中的至少一个上具有取代基作为客体以至少8wt%的浓度掺入主体材料中。%,高于具有相似 结构但没有取代基的发光分子显示最大发光效率以形成发光层的浓度。结果,提供了一种高效发光器件,即使当发光分子相对于发 光层中的主体材料以高浓度包含时,其也不太可能引起浓度消失。

