

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2017年11月9日(09.11.2017)



(10) 国際公開番号

WO 2017/191795 A1

(51) 国際特許分類:

C07F 9/655 (2006.01) C07F 5/00 (2006.01)
C07C 49/92 (2006.01)

(21) 国際出願番号: PCT/JP2017/016574

(22) 国際出願日: 2017年4月26日(26.04.2017)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:
特願 2016-092667 2016年5月2日(02.05.2016) JP

(71) 出願人: 国立大学法人北海道大学(NATIONAL UNIVERSITY CORPORATION HOKKAIDO UNIVERSITY) [JP/JP]; 〒0600808 北海道札幌市北区北8条西5丁目 Hokkaido (JP).

(72) 発明者: 中西 貴之 (NAKANISHI Takayuki); 〒0600808 北海道札幌市北区北8条西5丁目 国立大学法人北海道大学内 Hokkaido (JP). 平井 悠一 (HIRAI Yuichi); 〒0600808 北海道

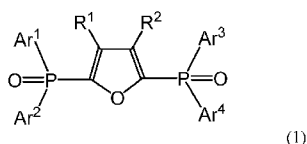
札幌市北区北8条西5丁目 国立大学法人北海道大学内 Hokkaido (JP). 長谷川 靖哉 (HASEGAWA Yasuchika); 〒0600808 北海道札幌市北区北8条西5丁目 国立大学法人北海道大学内 Hokkaido (JP). 北川 裕一 (KITAGAWA Yuichi); 〒0600808 北海道札幌市北区北8条西5丁目 国立大学法人北海道大学内 Hokkaido (JP). 伏見 公志 (FUSHIMI Koji); 〒0600808 北海道札幌市北区北8条西5丁目 国立大学法人北海道大学内 Hokkaido (JP).

(74) 代理人: 長谷川 芳樹, 外 (HASEGAWA Yoshiki et al.); 〒1000005 東京都千代田区丸の内二丁目1番1号丸の内 M Y P L A Z A (明治安田生命ビル) 9階 創英国際特許法律事務所 Tokyo (JP).

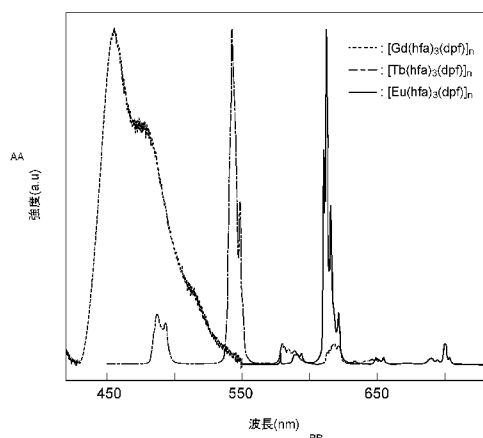
(81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT,

(54) Title: RARE-EARTH COMPLEX POLYMER

(54) 発明の名称: 希土類錯体ポリマー



[図1]



AA Intensity (a. u.)
BB Wavelength (nm)

(57) Abstract: The present invention is a rare-earth complex polymer including a trivalent rare-earth ion and a phosphine oxide bidentate ligand. In the present invention, a single phosphine oxide bidentate ligand is coordinated with two rare-earth ions, and cross-links the same.

(57) 要約: 三価の希土類イオンと、式(1)で表されるホスフィンオキシド二座配位子と、を含む希土類錯体ポリマーが開示される。1つのホスフィンオキシド二座配位子が、2つの希土類イオンに配位してそれらを橋かけしている。

HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KH, KN,
KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA,
MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA,
NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA,
RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM,
ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG,
US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.

- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 一 国際調査報告 (条約第21条(3))

明 細 書

発明の名称：希土類錯体ポリマー

技術分野

[0001] 本発明は、希土類錯体ポリマーに関する。

背景技術

[0002] 従来、発光材料として機能する希土類錯体ポリマーが提案されている（例えば、特許文献1）。

先行技術文献

特許文献

[0003] 特許文献1：国際公開第2012/150712号

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0004] 本発明の一側面は、励起光による発光性及び応力刺激による発光性を併せ持ち、更に溶媒に対する溶解性に優れる希土類錯体ポリマーを提供することを目的とする。

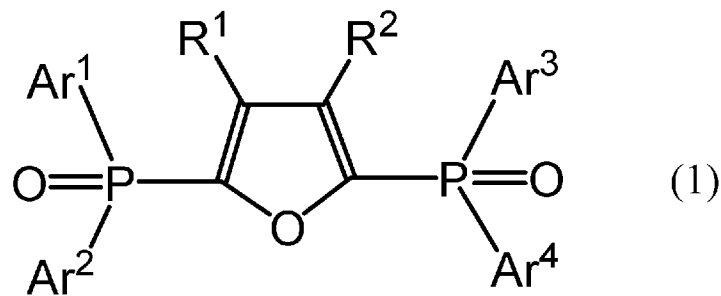
課題を解決するための手段

[0005] 本発明者らは、フラン環を有する特定のホスフィンオキシド二座配位子を用いることで、励起光及び応力刺激に対する発光性と、良好な溶解性とを有する希土類錯体ポリマーが得られることを見出した。本発明の一側面は、これらの知見に基づくものである。

[0006] すなわち、本発明の一側面は、三価の希土類イオンと、式（1）で表されるホスフィンオキシド二座配位子と、を含み、1つのホスフィンオキシド二座配位子が、2つの希土類イオンに配位して2つの希土類イオン同士を橋かけしている、希土類錯体ポリマーに関する。

[0007]

[化1]



[0008] 式(1)中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、水素原子又は一価の有機基を示し、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 は、それぞれ独立に、置換基を有していてもよい一価の芳香族基を示す。 R^1 及び R^2 が互いに結合していてもよく、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 から選ばれる2つの基が互いに結合していてもよい。

発明の効果

[0009] 本発明によれば、励起光による発光性及び応力刺激による発光性を併せ持ち、更に溶媒に対する溶解性に優れる希土類錯体ポリマーを提供することができる。

図面の簡単な説明

[0010] [図1]希土類イオンの異なる希土類錯体ポリマーの発光スペクトルである。
 [図2]希土類イオンの比率が異なる希土類錯体ポリマーの発光スペクトルである。
 [図3]励起光の照射により得られた発光スペクトル(a)及び応力刺激により得られた発光スペクトル(b)である。
 [図4]各種温度条件における希土類錯体ポリマー($[Tb, Eu(hfa)_3(dpfp)]_n$ ポリマー($Tb/Eu=10$))の発光スペクトルである。
 [図5]異なる波長の励起光を照射した際の $Eu(hfa)_3(dpfp)_n$ ポリマー($Tb/Eu=150$)の発光スペクトル(a)及び $[Tb, Eu(hfa)_3(dpfp)]_n$ ポリマー($Tb/Eu=10$)の発光スペクトル(b)である。

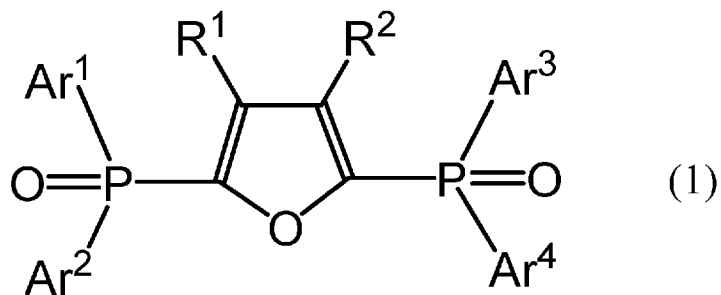
発明を実施するための形態

[0011] 以下、本発明のいくつかの実施形態について詳細に説明する。ただし、本発明は、以下の実施形態に限定されるものではない。

[0012] <希土類錯体ポリマー>

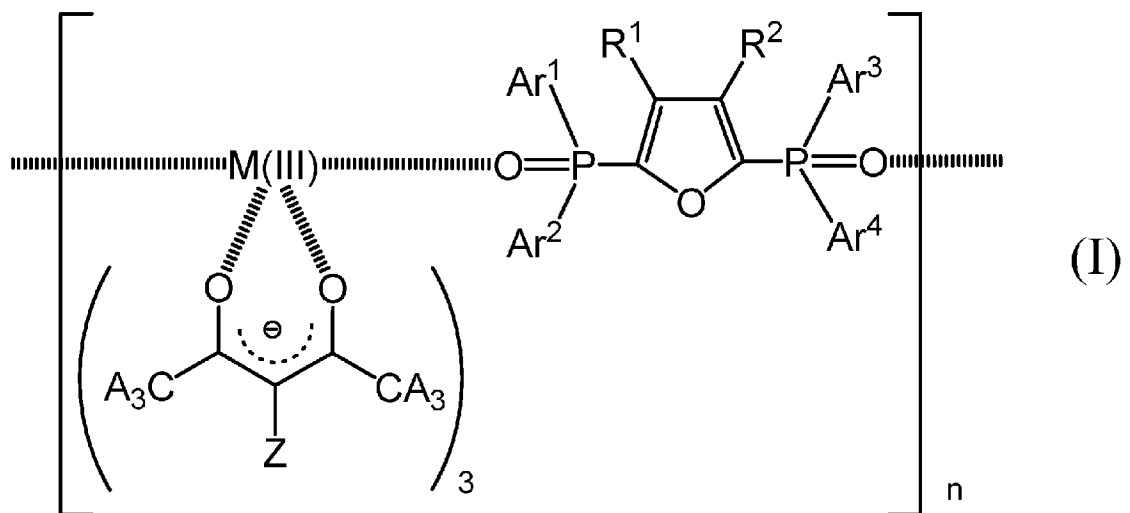
本実施形態の希土類錯体ポリマーは、三価の希土類イオンと、式（１）で表されるホスフィンオキシド二座配位子と、を含む。

[0013] [化2]



[0014] 式（１）中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、水素原子又は一価の有機基を示し、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 は、それぞれ独立に、置換基を有していてもよい一価の芳香族基を示す。 R^1 及び R^2 が互いに結合していてもよく、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 が互いに結合していてもよい。

[0015] [化3]



[0016] 式（１）は、三価の希土類イオン $M(III)$ 及び式（１）で表されるホスフィンオキシド配位子を含む、希土類錯体ポリマーの繰返し単位の例を示す。式中の n は繰返し単位の繰返し数を表す整数である。式（１）の１

つのホスフィンオキシド二座配位子が有する2つの配位可能な部位が、それぞれ異なる2つの三価の希土類イオン（式（1）ではM（111））に配位することにより、それらの2つの希土類イオン同士を橋かけしている。ホスフィンオキシド二座配位子が配位した希土類イオンに、更に別のホスフィンオキシド二座配位子が配位することによって、次々と希土類イオン同士が橋かけされ、それにより希土類錯体ポリマーが形成されている。式（1）中の希土類イオンには、後述のジケトン配位子が更に配位している。このように、本明細書における希土類錯体ポリマーとは、複数の金属イオンが配位子による配位結合を介して連結された構造を有する配位高分子をいう。

[0017] 三価の希土類イオンは特に限定されず、所望する希土類錯体ポリマーの発光色に応じて、適宜選択することができる。希土類イオンは、例えば、Eu（111）イオン、Tb（111）イオン、Gd（111）イオン、Sm（111）イオン、Yb（111）イオン、Nd（111）イオン、Er（111）イオン、Y（111）イオン、Dy（111）イオン、Ce（111）イオン、及びPr（111）イオンからなる群より選ばれる少なくとも一種であることができる。なかでも、高い発光強度を得る観点から、希土類イオンは、Eu（111）イオン、Tb（111）イオン及びGd（111）イオンからなる群より選ばれる少なくとも一種であってもよい。希土類錯体ポリマーに含まれる三価の希土類イオンの量は、希土類錯体ポリマーの質量を基準として、0.1～20質量%であってもよい。

[0018] 希土類錯体ポリマーに含まれる三価の希土類イオンは、1種であってもよいし、任意の2種以上の組み合わせであってもよい。本実施形態の希土類錯体ポリマーが2種以上の希土類イオンを含む場合、希土類錯体ポリマーに含まれる希土類イオンの割合（モル比）を調整することで、単一の希土類イオンを含むポリマーでは得られ難い中間色の発光を得ることができる。これにより、発光色をより細かく調整することができる。2種以上の希土類イオンを含む希土類錯体ポリマーは、励起光の照射又は応力刺激の違い、励起波長の違い、温度の違い等によって、異なる色の発光を示す。そのため、2種以

上の希土類イオンを用いることで、希土類錯体ポリマーに更に様々な性質を付与することができる。その結果、例えばセキュリティ材料としての特性を一層向上させることができる。

[0019] 2種以上の希土類イオンの組み合わせとしては、例えば、Eu (I I I) と Tb (I I I) 、 Eu (I I I) と Gd (I I I) 、 Tb (I I I) と Gd (I I I) が挙げられる。2種類の希土類イオン（第一の希土類イオン及び第二の希土類イオン）を組み合わせる場合、第一の希土類イオンに対する第二の希土類イオンの割合（[第二の希土類イオンのモル数] / [第一の希土類イオンのモル数]）は、例えば0～1000であってもよい。

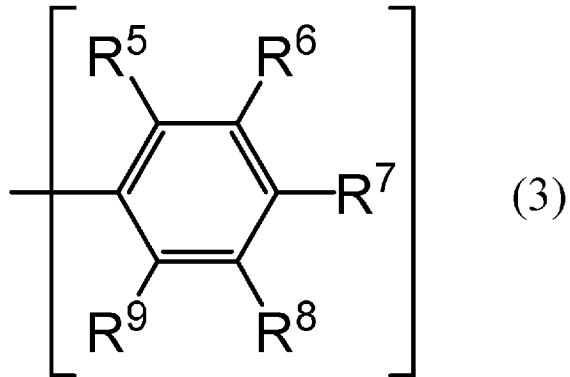
[0020] 式（1）中のR¹又はR²としての一価の有機基は、特に限定されず、例えば、炭素数1～20の炭化水素基、水酸基、ニトロ基、アミノ基、スルホニル基、シアノ基、シリル基、ホスホン酸基、ジアゾ基、メルカプト基、アルコキシ基、又はビニル基であってもよい。R¹とR²は互いに結合して二価の有機基を形成していてもよい。R¹及びR²が結合して形成される二価の有機基は、例えば、アルキレン基、又はアリーレン基等の炭化水素基であってもよい。炭化水素基中の炭素原子がカルボニル基、オキシ基等の二価の官能基に置換されていてもよい。

[0021] 式（1）中のAr¹、Ar²、Ar³又はAr⁴としての一価の芳香族基は、リン原子と結合する結合手を1つ有する芳香環からなる基であり、この芳香環は、リン原子との結合部位以外において更に置換基を有していてもよい。芳香環としては、ベンゼン環、チオフェン環、ピリジン環等が挙げられる。芳香環が有する置換基としては、R¹又はR²としての一価の有機基と同様の基、及び、ホスフィンオキシド基等が例示される。Ar¹、Ar²、Ar³及びAr⁴を構成する芳香環が、置換基としてホスフィンオキシド基を有する場合は、それが希土類イオンに配位してもよい。更に、Ar¹、Ar²、Ar³及びAr⁴から選ばれる2つの基（例えばAr¹とAr³、Ar²とAr⁴）は、互いに直接、又は二価の連結基を介して結合して二価の基を形成していてもよい。連結基としては、例えばアルキレン基、アリーレン基、及びカルボニル基

が挙げられる。

[0022] Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 は、下記式(3)で表される基であってもよい。

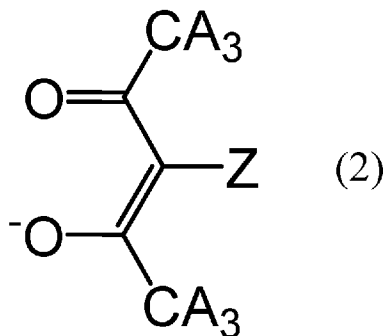
[0023] [化4]



[0024] 式(3)中、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 及び R^9 は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数1～20の炭化水素基、水酸基、ニトロ基、アミノ基、スルホニル基、シアノ基、シリル基、ホスホン酸基、ジアゾ基、メルカプト基、アルコキシ基、又はビニル基を示す。

[0025] 希土類錯体ポリマーの安定性の観点から、希土類錯体ポリマーを構成している希土類イオンに、上記ホスフィンオキシド二座配位子に加えて、その他の配位子が複数配位していてもよい。その他の配位子は、希土類錯体ポリマーの発光強度を高めるために、多座配位子であってもよい。多座配位子は、例えば、下記式(2)で表されるジケトン配位子であってもよい。ジケトン配位子は、光増感作用を有することができる。

[0026] [化5]



[0027] 式(2)中、Aは水素原子又はハロゲン原子を示し、Zは水素原子又は重

水素原子を示す。同一分子中の複数のAは同一であっても異なってもよい。

[0028] 式(1)で表されるホスフィンオキシド二座配位子及び多座配位子を含む希土類錯体ポリマーの結晶中では、複数のポリマー鎖が、多座配位子同士が近接して向かい合うように配列し易い。光増感作用を有する多座配位子同士が向かい合っている部位が多数存在することで、応力刺激による発光(トリボルミネセンス)の発光強度が更に大きくなる傾向がある。

[0029] 発光強度及び光耐久性をより一層高めるために、希土類錯体ポリマーは、2つ以上のホスフィンオキシド二座配位子と2つ以上のジケトン配位子とを含む8配位以上の配位構造を形成している希土類イオンを含んでいてもよい。

[0030] 本実施形態の希土類錯体ポリマーは、例えば、希土類イオンの原料である希土類金属化合物と、式(1)で表される構造を有するホスフィンオキシド二座配位子とを、必要に応じて触媒の存在下で、これらを溶解又は分散できる溶媒中にて攪拌する方法によって合成することができる。溶媒としては、希土類金属化合物及び配位子となるべき化合物に対してそれぞれ好適なものを混合して用いてもよい。例えば、メタノール、ジクロロメタン/メタノールの混合溶媒等を適用することができる。触媒としては、例えば、必要に応じてトリメチルアミン、水酸化リチウム等を添加することができる。合成時の温度は、 $-80\sim 70^{\circ}\text{C}$ とすることができる。

[0031] 希土類錯体ポリマーの合成において、希土類イオンの原料である希土類金属化合物とホスフィンオキシド二座配位子との配合比(〔希土類金属化合物のモル数〕：〔ホスフィンオキシド二座配位子のモル数〕)は、 $1:0.5\sim 1:5$ 、又は $1:0.77\sim 1:1$ であってもよい。2種以上の希土類イオンを含む希土類錯体ポリマーを合成する場合、それらを含む2種以上の希土類金属化合物を任意の比率で組み合わせることができる。

[0032] 本実施形態の希土類錯体ポリマーは、励起光に対する発光性に加え、応力刺激に対する発光性を有しており、更に溶媒に対する溶解性にも優れている。

。本実施形態の希土類錯体ポリマーの分光スペクトルにおいて観測されるピークの半値幅が狭く、希土類錯体ポリマーが希土類イオンに応じた美しい発光色を呈することができる。そして、希土類イオンを2種以上組み合わせることで、発光色の調整が容易であり、また、励起方法に依存した発光色を得ることができる。このような特性を有する希土類錯体ポリマーは、例えば、プラスチック材料等の各種の材料に暗号情報を付与するセキュリティ材料として有用である。

[0033] 本実施形態の希土類錯体ポリマーは優れた溶解性と、蛍光体としての特性を有している。そのため、この希土類錯体ポリマーは、各種のプラスチック材料に配合される蛍光体としても容易に用いることができる。

[0034] プラスチック材料に希土類錯体ポリマーを含有させる際には、例えば、希土類錯体ポリマーを予め溶媒に溶解させてポリマー溶液を調製し、この溶液をプラスチック材料等と混合する。本実施形態に係る希土類錯体ポリマーを含有する溶液をプラスチック材料等に適用することによって、希土類錯体ポリマーが均一に分布するプラスチック材料及びプラスチック成形体を容易に得ることができる。得られるプラスチック成形体は、高い透明性を有することができる。

[0035] 希土類錯体ポリマーが良好に溶解し得る溶媒としては、例えば、メタノール、及びアセトンが挙げられる。

[0036] 希土類錯体ポリマーが配合されるプラスチック材料は、特に制限されない。プラスチック材料としては、例えば、ポリエチレン樹脂、ポリプロピレン樹脂、ポリ塩化ビニル樹脂、尿素樹脂、フッ素樹脂、ポリエステル樹脂、ポリアミド樹脂、ポリアセタール樹脂、ポリカーボネート樹脂、ポリアリレート樹脂、ポリスルホン樹脂、ポリフェニレンスルフィド樹脂、ポリエーテルスルホン樹脂、ポリアリルスルホン樹脂、ポリテトラフルオロエチレン樹脂、フェノール樹脂、不飽和ポリエステル樹脂、エポキシ樹脂、ポリイミド樹脂及びポリアミドイミド樹脂が挙げられる。

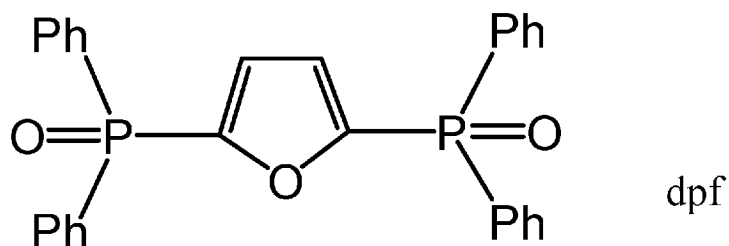
[0037] 希土類錯体ポリマーを配合して成形加工する方法としては、特に限定され

ず、射出成形、ブロー成形、圧縮成形、押出成形、反応成形、中空成形、熱成形、及びFRP成形等が挙げられる。

実施例

[0038] 以下、実施例に基づき本発明を具体的に説明する。ただし、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。

[0039] 1. 2, 5-ビス(ジフェニルホスホリル)フラン(dpf)の合成
[化6]



[0040] フラスコに2 mL (18.7 mmol) の2, 5-ジブロモフラン及び60 mL のジエチルエーテルを加え、攪拌した。この反応液に、29 mL (46 mmol) のn-ブチルリチウムを−78℃で加え、3時間攪拌しながら−20℃まで昇温した。その後、反応液を再度−78℃に冷却し、8.5 mL (46 mmol) のクロロジフェニルホスフィンを加え、8時間攪拌した。この反応液から、ジクロロメタンを用いて生成物を抽出し、その後脱水した。脱水した溶液から溶媒を除去した。溶媒を除去して得られた生成物を30 mL のジクロロメタンで溶解し、0℃に冷却した。冷却した反応液に25 mL の過酸化水素を加え、2時間攪拌した。この反応液から、ジクロロメタンを用いて生成物を抽出し、その後脱水した。脱水した溶液から溶媒を除去し、再結晶化を行うことで、2, 5-ビス(ジフェニルホスホリル)フラン(dpf)の結晶を3.8 g得た。

[0041] 2. 希土類錯体ポリマーの作製<作製例1: [Eu(hfa)₃(dpf)]_nポリマー(Eu 100%)>

フラスコに0.65 gのEu(hfa)₃(H₂O)₂、0.37 gのdpf及び80 mLのメタノールを加えた。この溶液を60℃で攪拌しながら、3時間加熱還流した。その後、反応液中の沈殿物を分離し、これを洗浄するこ

とで目的とする希土類錯体ポリマーの粉末を得た。

[0042] <作製例2: $[\text{Gd}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$ ポリマー (Gd 100%) >
 $\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ の代わりに $\text{Gd}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ を用いたこと以外は、作製例1と同様の方法により希土類錯体ポリマーの粉末を得た。

[0043] <作製例3: $[\text{Tb}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$ ポリマー (Tb 100%) >
 $\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ の代わりに $\text{Tb}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ を用いたこと以外は、作製例1と同様の方法により希土類錯体ポリマーの粉末を得た。

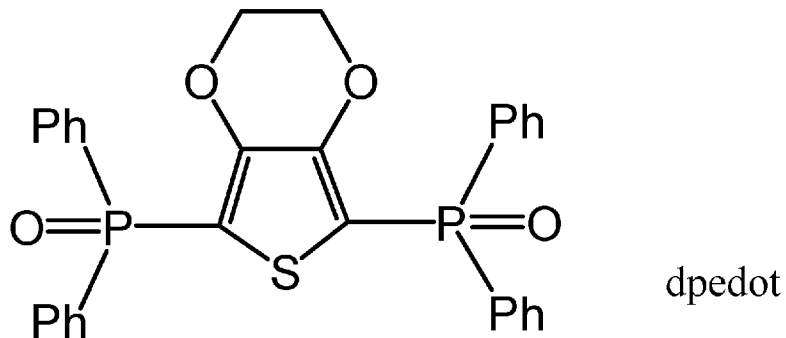
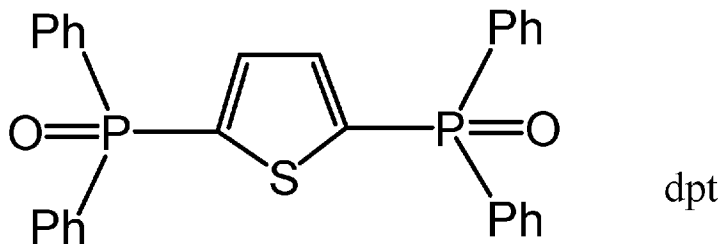
[0044] <作製例4~6: $[\text{Tb}, \text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$ ポリマー (Tb/Eu = 1、10、99) >
 $\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ の代わりに $\text{Tb}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ 及び $\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{H}_2\text{O})_2$ を1:1、10:1又は99:1のモル比で用いたこと以外は、作製例1と同様の方法により希土類錯体ポリマーの粉末を得た。

[0045] 3. 応力発光強度、熱耐久性及び発光効率の測定

$[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$ ポリマー、下記式で表されるチオフェン配位子 (dpt) を有する $[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpt})]_n$ ポリマー、下記式で表されるEDOT配位子 (dpedot) を有する $[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpedot})]_n$ ポリマーについて、応力刺激による発光 (応力発光) の強度を測定した。

[0046]

[化7]



[0047] フラスコに希土類錯体ポリマーと攪拌子を入れ、攪拌子を一定の回転数で回転した際の希土類錯体ポリマーの発光をCCDカメラで取り込み、発光を積算することで粉碎による応力発光スペクトルを得た。これは他の応力発光の評価例でも同様である。

[0048] フラン基を含む配位子を含む $[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$ ポリマーは、その他の骨格を持つ配位子を含む $[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpt})]_n$ ポリマー及び $[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpedot})]_n$ ポリマーと比較して、大きな応力発光強度を示した。

[0049] 各ポリマーの熱耐久性及び380nmの波長の励起光を照射した際の発光の発光効率を測定した。熱耐久性を、熱重量測定装置(TGA)を用いた熱重量測定により測定した熱分解温度(°C)によって評価した。評価結果を表1に示す。

[0050] [表1]

希土類錯体ポリマー	熱分解温度(°C)	発光効率 Φ_{Ln} (%)	発光効率 Φ_{tot} (%)
$[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpf})]_n$	270	69	64
$[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpt})]_n$	310	82	72
$[\text{Eu}(\text{hfa})_3(\text{dpedot})]_n$	270	75	69

[0051] 発光効率 Φ_{Ln} は、ポリマーの希土類イオン自体を直接励起した際の発光効率を示す。発光効率 $\Phi_{t \rightarrow t}$ は、ポリマーの有機配位子を励起した際の発光効率を示す。 $[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ は、熱分解温度、発光効率 Φ_{Ln} 、及び発光効率 $\Phi_{t \rightarrow t}$ のいずれについても、他のポリマーと同等の特性を示した。

[0052] 4. 溶解性

$[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー、及び $[Eu(hfa)_3(dpedit)]_n$ ポリマーについて有機溶媒に対する溶解性を評価した。溶解性は、希土類錯体ポリマー30mg及びメタノール2mLをガラス容器中で攪拌し、混合液の状態を観察する試験によって評価した。

[0053] その結果、 $[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーはメタノールに対し完全に溶解し、透明な液体になった。一方、 $[Eu(hfa)_3(dpedit)]_n$ ポリマーはメタノールに分散するのみであり、白色の沈殿が見られた。 $[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーはメタノールに溶解した状態でも、紫外線照射により発光した。

[0054] 5. 金属元素の種類が異なるポリマーの発光色の測定

$[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー、 $[Gd(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー及び $[Tb(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーの粉末に対し、380nmの波長の励起光を照射し、希土類錯体ポリマーからの発光を測定した。UV励起による発光特性の測定装置として、HORIBA Fluorolog-3 spectrofluorometerを用いた。図1は、各希土類錯体ポリマーの発光スペクトルである。

[0055] 図1に示すとおり、ポリマーに含まれる希土類元素の種類によって、蛍光スペクトルのパターンが異なった。発光色はそれぞれ、 $[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーでは赤色であり、 $[Gd(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーでは青色であり、 $[Tb(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーでは緑色であった。この結果から、希土類元素の種類を変えることで、ポリマーの発光色を調整できることが示された。

[0056] 6. 希土類元素の比率が異なるポリマーの発光色の測定

EuとTbの比率（モル比、Eu：Tb）が100：0、1：1、1：99、又は0：100の希土類錯体ポリマーの粉末を用いて応力発光を測定した。図2は、各希土類錯体ポリマーの発光スペクトルを示す。

[0057] $[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーでは赤色（612 nm）の蛍光が得られ、 $[Tb(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーでは緑色（545 nm）の蛍光が得られた。また、ポリマー中の希土類元素の割合を変えることで、ポリマーが発する612 nm及び545 nmの蛍光の強度の比率が変化し、赤色と緑色の中間色を示した。この結果から、ポリマー中の希土類元素の割合を変えることで、発光色を調整できることが示された。

[0058] 7. 励起方法の発光色への影響

$[Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー、及び $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー（Tb/Eu = 1又は10）の粉末に対し、380 nmの波長の励起光の照射又は応力刺激を与え、ポリマーからの発光を測定した。図3の（a）は励起光の照射により得られた発光スペクトルを示し、図3の（b）は応力刺激により得られた発光スペクトルを示す。

[0059] 測定に用いた全てのポリマーが、励起光及び応力刺激の励起方法によって発光した。特に2種類の希土類元素を含むポリマーの発光スペクトルは、励起方法によって異なった。Euのみを含むポリマーは、励起光及び応力刺激の励起方法により赤色の光を発した。Tb/Eu = 10のポリマーは、励起光では黄色の光を発し、応力刺激では黄緑色の光を発した。Tb/Eu = 1のポリマーは応力刺激により橙色の光を発した。この結果から、希土類元素の割合を変えることで、ポリマーは励起方法に依存した発光を得られることが示された。

[0060] 8. 温度条件の発光色への影響

$[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー（Tb/Eu = 10）の粉末に対し、380 nmの波長の励起光を照射して、温度条件の違いによる発光色を測定した。温度条件は、100 K、200 K、300 K、又は40

OKとした。図4は、各温度条件におけるポリマーの発光スペクトルを示す。

[0061] $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー ($Tb/Eu=10$) は、低温であるほど545nmの波長で強い発光強度を示し、高温になるほど613nmの波長で強い発光強度を示した。この結果から、 $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーは、温度に応じて発光波長が変化することが示された。

[0062] 9. 励起波長の発光色への影響

1,4-ビス(ジフェニルホスホリル)ビフェニル(dppb)により架橋された $[Tb, Eu(hfa)_3(dppb)]_n$ ポリマー ($Tb/Eu=150$)、及び $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー ($Tb/Eu=10$) の粉末に対し、350nm、375nm、400nm、又は425nmの波長の励起光を照射し、ポリマーからの発光を測定した。図5の(a)は $[Tb, Eu(hfa)_3(dppb)]_n$ ポリマー ($Tb/Eu=150$) の発光スペクトルを示し、図5の(b)は $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマー ($Tb/Eu=10$) の発光スペクトルを示す。

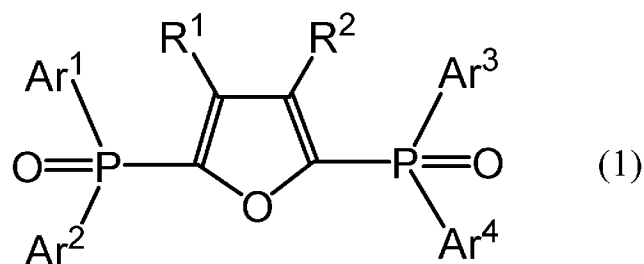
[0063] $[Tb, Eu(hfa)_3(dppb)]_n$ ポリマーは、いずれの波長の励起光によっても同じ発光スペクトルを示した。一方、 $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーは、励起光の波長によって異なる発光スペクトルを示し、特に610nm~630nm付近の発光スペクトルに変化が見られた。この結果から、 $[Tb, Eu(hfa)_3(dpf)]_n$ ポリマーは、励起光の波長に応じて発光波長が変化することが示された。

請求の範囲

[請求項1] 三価の希土類イオンと、式（１）で表されるホスフィンオキシド二座配位子と、を含み、

１つの前記ホスフィンオキシド二座配位子が、２つの前記希土類イオンに配位して２つの前記希土類イオン同士を橋かけしている、希土類錯体ポリマー。

[化1]



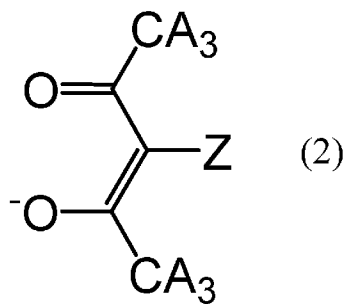
[式（１）中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、水素原子又は一価の有機基を示し、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 は、それぞれ独立に、置換基を有していてもよい一価の芳香族基を示し、 R^1 及び R^2 が互いに結合していてもよく、 Ar^1 、 Ar^2 、 Ar^3 及び Ar^4 から選ばれる２つの基が互いに結合していてもよい。]

[請求項2] ２種以上の前記希土類イオンを含む、請求項１に記載の希土類錯体ポリマー。

[請求項3] 前記希土類イオンが、Eu（Ⅲ）イオン、Tb（Ⅲ）イオン、Gd（Ⅲ）イオン、Sm（Ⅲ）イオン、Yb（Ⅲ）イオン、Nd（Ⅲ）イオン、Er（Ⅲ）イオン、Y（Ⅲ）イオン、Dy（Ⅲ）イオン、Ce（Ⅲ）イオン、及びPr（Ⅲ）イオンからなる群から選択される少なくとも一種の希土類イオンである、請求項１又は２に記載の希土類錯体ポリマー。

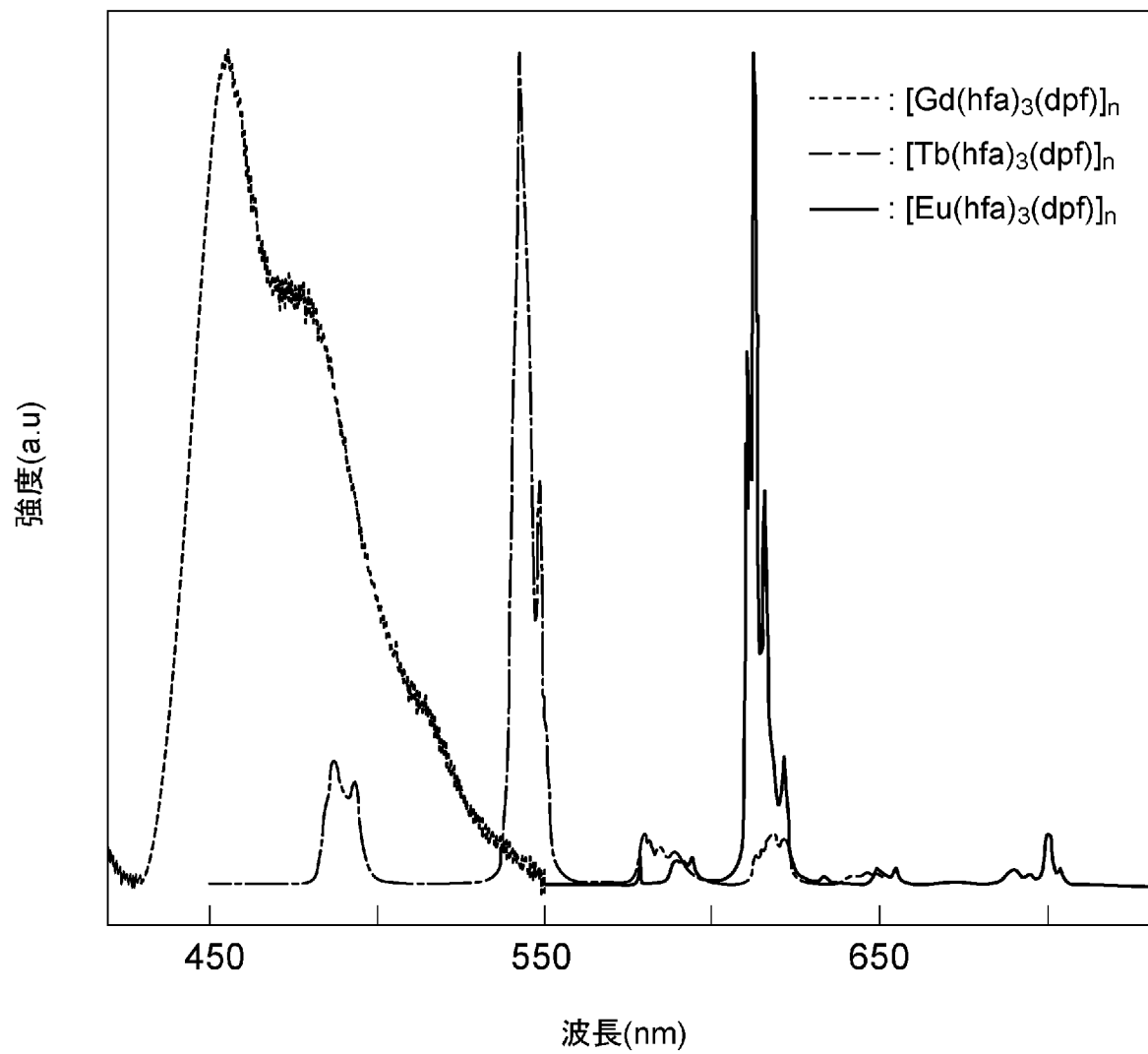
[請求項4] 前記希土類イオンに配位している、式（２）で表されるジケトン配位子を更に含む、請求項１～３のいずれか一項に記載の希土類錯体ポリマー。

[化2]

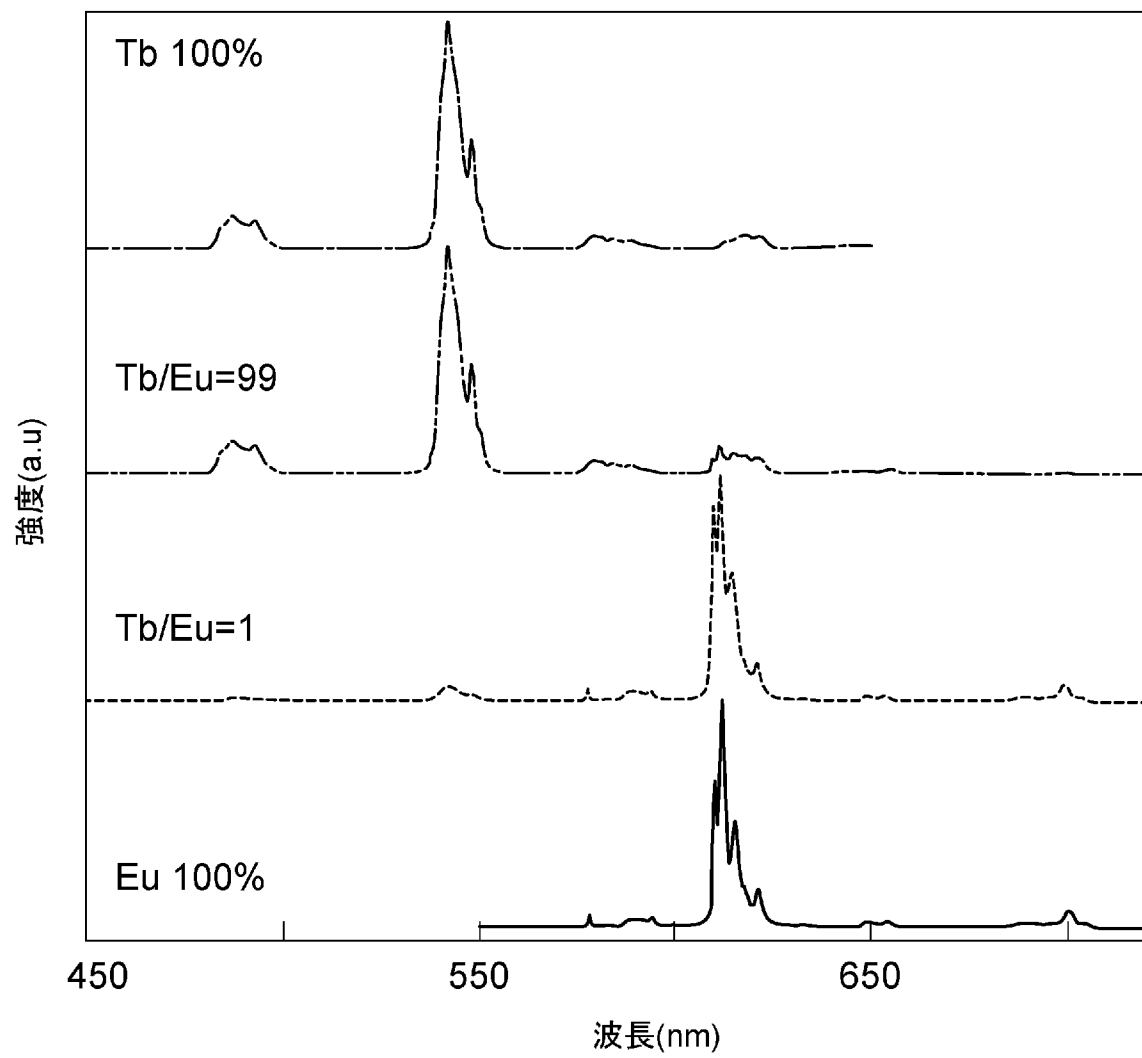


[式(2)中、Aは水素原子又はハロゲン原子を示し、Zは水素原子又は重水素原子を示し、同一分子中の複数のAは同一であっても異なってもよい。]

[図1]

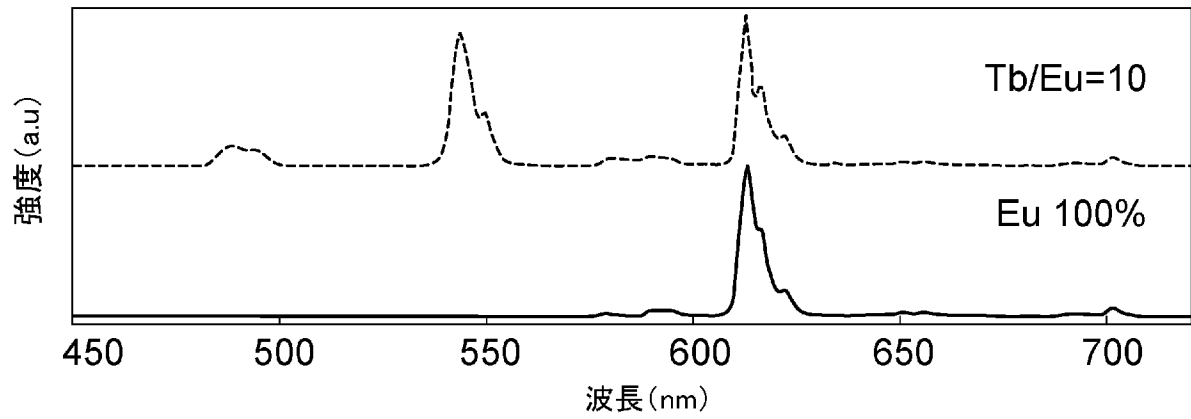


[図2]

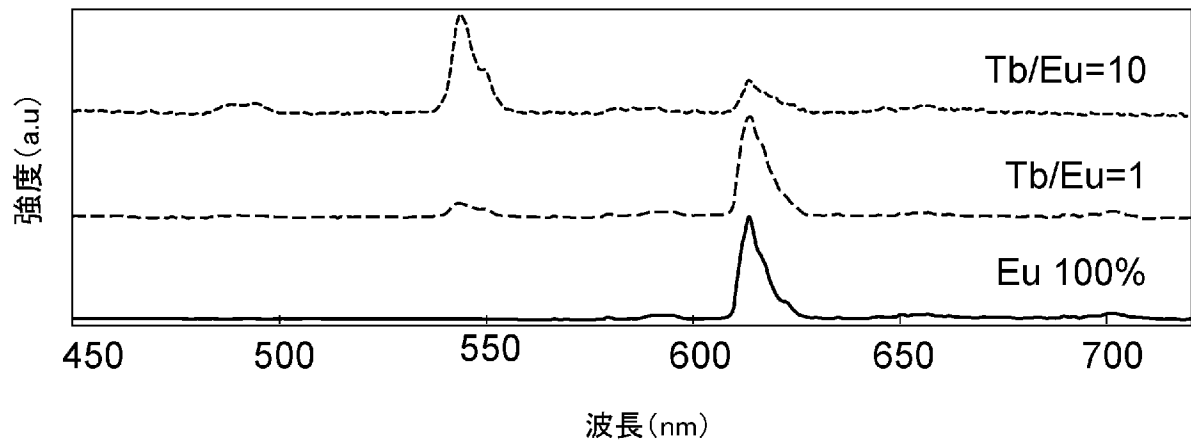


[図3]

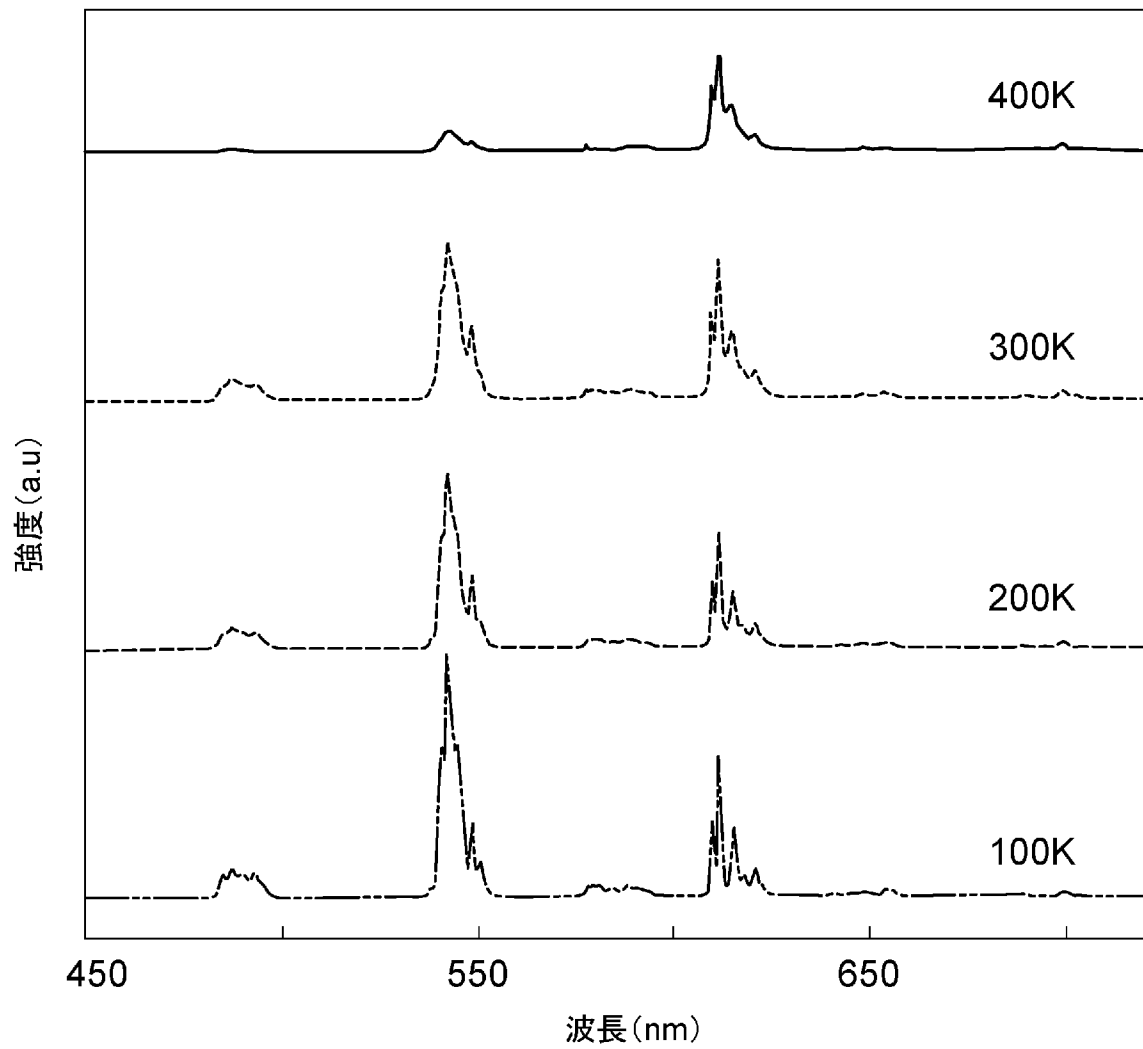
(a)



(b)

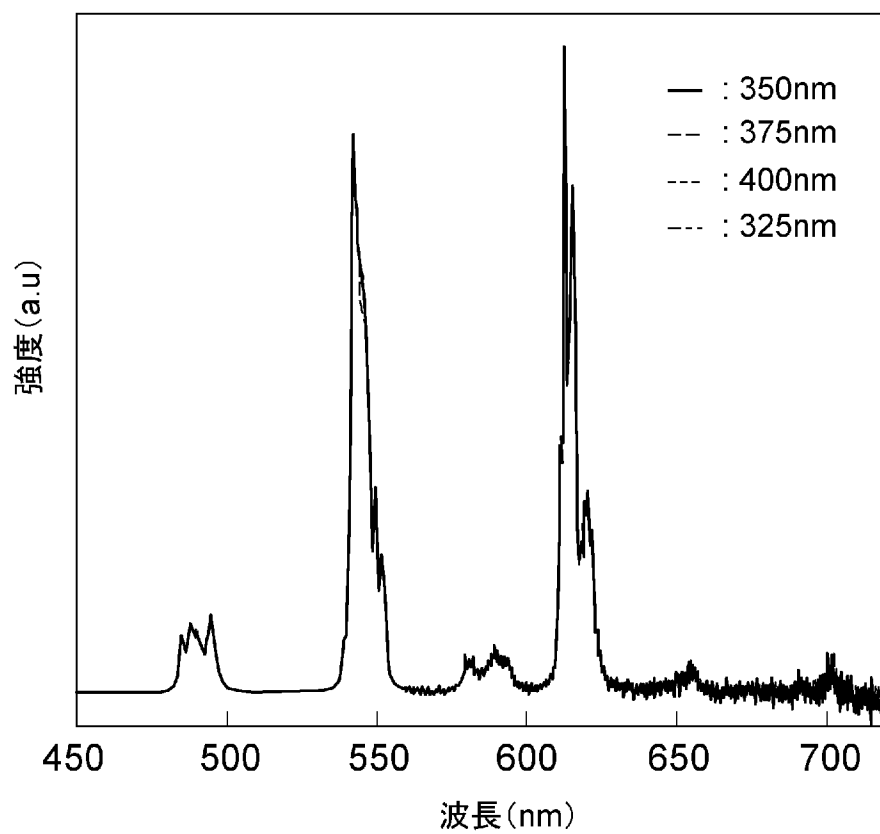


[図4]

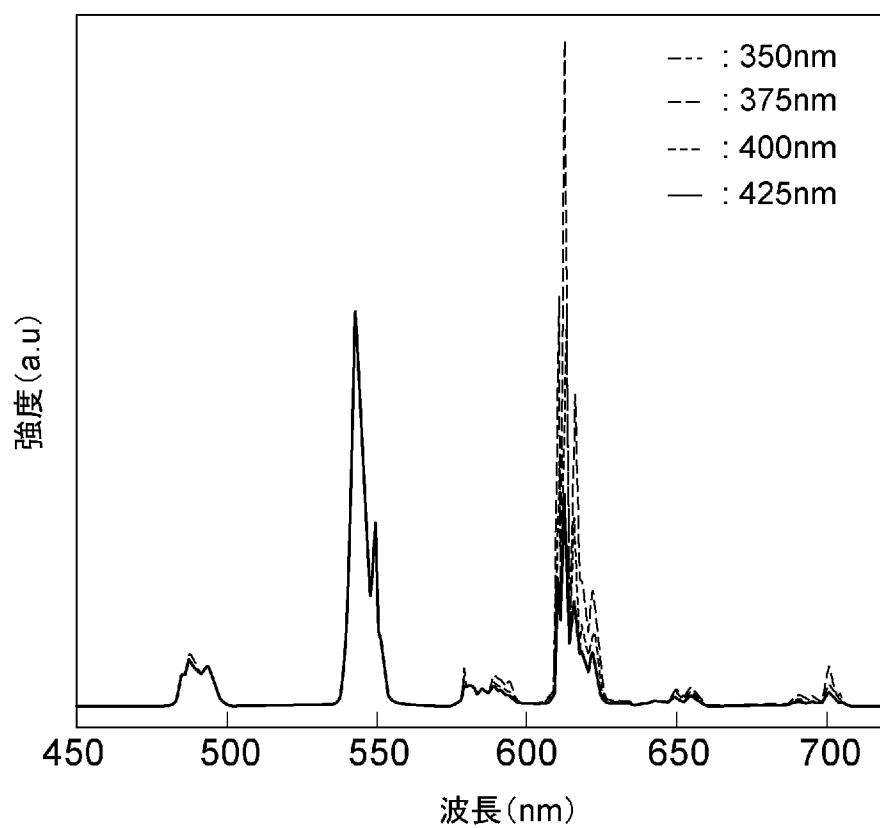


[図5]

(a)



(b)



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2017/016574

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C07F9/655(2006.01)i, C07C49/92(2006.01)i, C07F5/00(2006.01)n

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

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C07F9/655, C07C49/92, C07F5/00

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

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2017
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2017	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2017

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

JSTPlus/JMEDPlus/JST7580(JDreamIII), CApus/REGISTRY(STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 2011/013520 A1 (Nara Institute of Science and Technology), 03 February 2011 (03.02.2011), claims; paragraph [0032]; examples & US 2012/0140439 A1 claims; paragraph [0058]; examples & EP 2471799 A1	1-4
Y	WO 2012/150712 A1 (National University Corporation Hokkaido University), 08 November 2012 (08.11.2012), claims; paragraph [0022]; examples & JP 12-150712 A1 & US 2014/0171600 A1 claims; paragraph [0028]; examples & EP 2706081 A1	1-4

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

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

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

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

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

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

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

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

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

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
30 May 2017 (30.05.17)

Date of mailing of the international search report
13 June 2017 (13.06.17)

Name and mailing address of the ISA/
Japan Patent Office
3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku,
Tokyo 100-8915, Japan

Authorized officer

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2017/016574

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	CAS REGISTRY, [online], CAS, [retrieved on 2017.05.29], Retrieved from:STN, CAS Registry Number: 959298-05-6	1-4

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl. C07F9/655(2006.01)i, C07C49/92(2006.01)i, C07F5/00(2006.01)n

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl. C07F9/655, C07C49/92, C07F5/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2017年
日本国実用新案登録公報	1996-2017年
日本国登録実用新案公報	1994-2017年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

JSTPlus/JMEDPlus/JST7580 (JDreamIII), CPlus/REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
Y	WO 2011/013520 A1 (国立大学法人奈良先端科学技術大学院大学) 2011.02.03, 特許請求の範囲、【0032】、実施例 & US 2012/0140439 A1, claims, [0058], examples & EP 2471799 A1	1-4
Y	WO 2012/150712 A1 (国立大学法人北海道大学) 2012.11.08, 特許請求の範囲、【0022】、実施例 & JP 12-150712 A1 & US 2014/0171600 A1, claims, [0028], examples & EP 2706081 A1	1-4

C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

30.05.2017

国際調査報告の発送日

13.06.2017

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

伊藤 佑一

4 H

3846

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
A	CAS REGISTRY, [online], CAS, [retrieved on 2017.05.29], Retrieved from:STN, CAS Registry Number: 959298-05-6	1-4