

(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
2016 年 11 月 24 日(24.11.2016)



(10) 国際公開番号

WO 2016/186050 A1

- (51) 国際特許分類:
G02B 5/22 (2006.01) H01L 27/14 (2006.01)
C09B 23/00 (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2016/064366
- (22) 国際出願日: 2016 年 5 月 13 日(13.05.2016)
- (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 2015-102728 2015 年 5 月 20 日(20.05.2015) JP
特願 2016-089420 2016 年 4 月 27 日(27.04.2016) JP
- (71) 出願人: 富士フイルム株式会社(FUJIFILM CORPORATION) [JP/JP]; 〒1068620 東京都港区西麻布 2 丁目 2 6 番 3 0 号 Tokyo (JP).
- (72) 発明者: 尾田 和也(OOTA Kazuya); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社内 Shizuoka (JP). 佐々木 大輔(SA-SAKI Daisuke); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社内 Shizuoka (JP). 平井 友樹(HIRAI Yuki); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社内 Shizuoka (JP). 大河原 昂広(OKAWARA Takahiro); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社

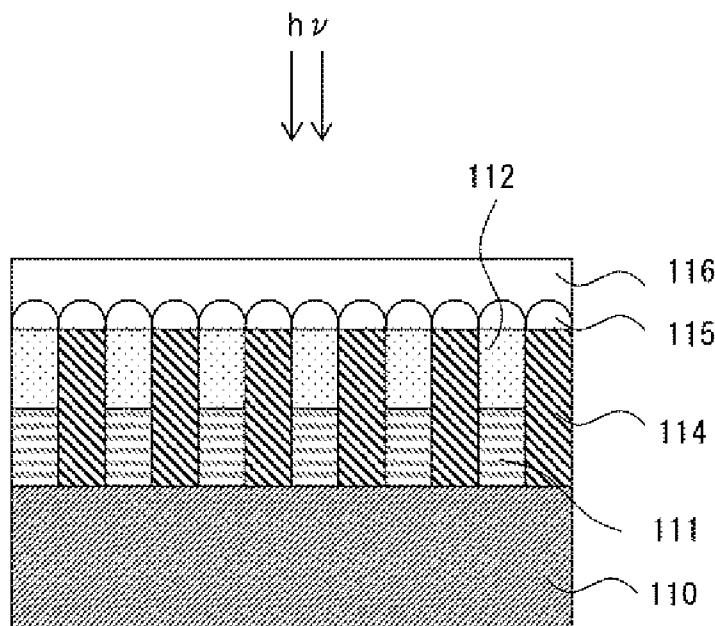
内 Shizuoka (JP). 嶋田 和人(SHIMADA Kazuto); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社内 Shizuoka (JP). 有村 啓佑(ARIMURA Keisuke); 〒4210396 静岡県榛原郡吉田町川尻 4 0 0 0 番地 富士フイルム株式会社内 Shizuoka (JP).

- (74) 代理人: 中島 順子, 外(NAKASHIMA Junko et al.); 〒2500111 神奈川県南足柄市竹松 1 2 5 0 番地 F F T P M O 棟 6 F Kanagawa (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, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) 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,

[続葉有]

(54) Title: INFRARED ABSORBING COMPOSITION, INFRARED CUT FILTER, LAMINATION, PATTERN FORMING METHOD, AND SOLID-STATE IMAGE CAPTURING ELEMENT

(54) 発明の名称: 赤外線吸収組成物、赤外線カットフィルタ、積層体、パターン形成方法、および固体撮像素子



(57) Abstract: The present invention provides: an infrared absorbing composition that is used to form an infrared cut filter for a solid-state image capturing element having the infrared cut filter, that has an absorption peak at or above a wavelength of 650 nm, and that contains at least one kind of infrared absorber selected from polymethine dyes; a pattern forming method using the infrared absorbing composition; an infrared cut filter formed by curing the infrared absorbing composition; and a laminated body and solid-state image capturing element that include the infrared cut filter.

(57) 要約: 赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子の、赤外線カットフィルタの形成に用いられ、波長 650 nm 以上に吸収極大を有し、ポリメチン色素から選ばれる少なくとも一種の赤外線吸収剤を含む赤外線吸収組成物、上記赤外線吸収組成物を用いたパターン形成方法、上記赤外線吸収組成物を硬化してなる赤外線カットフィルタ、並びに、上記赤外線カットフィルタを有する積層体及び固体撮像素子。

WO 2016/186050 A1



ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, 添付公開書類:

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).

— 国際調査報告 (条約第 21 条(3))

明 細 書

発明の名称：

赤外線吸収組成物、赤外線カットフィルタ、積層体、パターン形成方法、および固体撮像素子

技術分野

[0001] 本発明は、赤外線吸収組成物、赤外線カットフィルタ、積層体、パターン形成方法、および固体撮像素子に関する。

背景技術

[0002] ビデオカメラ、デジタルスチルカメラ、カメラ機能付き携帯電話などには、カラー画像の固体撮像素子である、CCD（電荷結合素子）や、CMOS（相補型金属酸化膜半導体）が用いられている。これら固体撮像素子は、その受光部において赤外線に感度を有するシリコンフォトダイオードを使用しているために、視感度補正を行うことが必要であり、赤外線を遮光する部材を用いることが多い。

[0003] 赤外線を遮光する部材としては、高屈折率材料層と低屈折率材料層とを複数層積層した誘電体多層膜などが知られている。また、特許文献1～4に記載された部材などが知られている。

先行技術文献

特許文献

- [0004] 特許文献1：特開2014-59550号公報
特許文献2：特開2014-148567号公報
特許文献3：特開2012-8532号公報
特許文献4：特開2014-31435号公報

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0005] しかしながら、誘電体多層膜は、高屈折率材料層と低屈折率材料層とを複

数層積層して製造するため、工程数が多く、生産性が劣るものであった。

また、近年では、入射角依存性の更なる向上が求められているが、誘電体多層膜は、垂直入射光と斜め入射光に対して、それぞれ光学特性が異なる問題があり、入射角依存性が劣るものであった。

[0006] よって、本発明の目的は、入射角依存性に優れた赤外線カットフィルタを、少ない工程数で製造可能な赤外線吸収組成物を提供することである。また、本発明は、赤外線カットフィルタ、積層体、パターン形成方法、および固体撮像素子を提供する。

課題を解決するための手段

[0007] 本発明者らは、種々検討した結果、波長650nm以上に吸収極大を有し、ポリメチン色素から選ばれる少なくとも一種の赤外線吸収剤を含む赤外線吸収組成物を用いることで、上記目的を達成できることを見出し、本発明を完成するに至った。本発明は、以下を提供する。

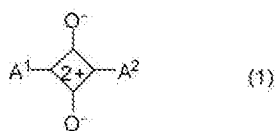
<1> 赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子の、赤外線カットフィルタの形成に用いられる赤外線吸収組成物であって、

波長650nm以上に吸収極大を有し、ポリメチン色素から選ばれる少なくとも一種の赤外線吸収剤を含む、赤外線吸収組成物。

<2> ポリメチン色素は、スクアリリウム色素及びシアニン色素から選ばれる少なくとも1種である、<1>に記載の赤外線吸収組成物。

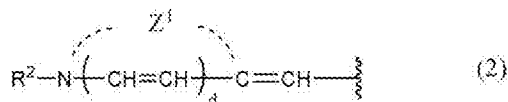
<3> スクアリリウム色素は、下記式(1)で表される化合物である、<2>に記載の赤外線吸収組成物；

[化1]



式(1)中、A¹およびA²は、それぞれ独立に、アリール基、ヘテロ環基または下記式(2)で表される基を表す；

[化2]

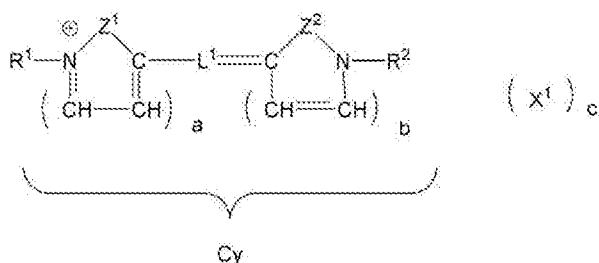


式(2)中、 Z^1 は、含窒素複素環を形成する非金属原子団を表し、 R^2 は、アルキル基、アルケニル基またはアラルキル基を表し、 d は、0または1を表し、波線は式(1)との連結手を表す。

<4> シアニン色素は、下記式(A)で表される化合物である、<2>に記載の赤外線吸収組成物；

式(A)

[化3]



式(A)中、 Z^1 および Z^2 は、それぞれ独立に、縮環してもよい5員または6員の含窒素複素環を形成する非金属原子団であり、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表し、 L^1 は、奇数個のメチン基からなるメチン鎖を表し、 a および b は、それぞれ独立に、0または1であり、

式中のCyで表される部位がカチオン部である場合、 X^1 はアニオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中のCyで表される部位がアニオン部である場合、 X^1 はカチオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中のCyで表される部位の電荷が分子内で中和されている場合、 c は0である。

<5> 更に、樹脂および硬化性化合物から選ばれる少なくとも一種を含む、<1>~<4>のいずれかに記載の赤外線吸収組成物。

<6> 更に、溶剤を含む、<1>~<5>のいずれかに記載の赤外線吸収組成物。

<7> 更に、有彩色着色剤を含む、<1>~<6>のいずれかに記載の赤外線吸収組成物。

<8> <1>~<7>のいずれかに記載の赤外線吸収組成物を硬化してなる赤外線カットフィルタ。

<9> <8>に記載の赤外線カットフィルタと、有彩色着色剤を含むカラーフィルタと、を有する積層体。

<10> <1>~<7>のいずれかに記載の赤外線吸収組成物を用いて支持体上に赤外線吸収組成物層を形成する工程と、フォトリソグラフィ法またはドライエッチング法により、赤外線吸収組成物層に対してパターンを形成する工程と、を含む、パターン形成方法。

<11> <8>に記載の赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子。

<12> 更に、有彩色着色剤を含むカラーフィルタを有する、<11>に記載の固体撮像素子。

<13> 赤外線カットフィルタとカラーフィルタとが、赤外線カットフィルタの厚み方向で隣接している、<12>に記載の固体撮像素子。

<14> 更に、赤外線透過フィルタを有する、<11>~<13>のいずれかに記載の固体撮像素子。

発明の効果

[0008] 本発明によれば、入射角依存性に優れた赤外線カットフィルタを、少ない工程数で製造可能な赤外線吸収組成物を提供することが可能になった。また、赤外線カットフィルタ、積層体、パターン形成方法、および固体撮像素子を提供することが可能になった。

図面の簡単な説明

[0009] [図1]本発明の固体撮像素子の一実施形態を示す概略図である。

[図2]パターンの形成工程を示す図（平面図）である。

[図3]図2のA-A線断面図である。

[図4]パターンの形成工程を示す図（平面図）である。

[図5]図4のA－A線断面図である。

[図6]パターンの形成工程を示す図（平面図）である。

[図7]図6のA－A線断面図である。

[図8]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図9]パターンの形成工程を示す図（平面図）である。

[図10]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図11]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図12]パターンの形成工程を示す図（平面図）である。

[図13]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図14]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図15]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

[図16]本発明の固体撮像素子の他の実施形態を示す概略図である。

発明を実施するための形態

[0010] 本明細書において、「全固形分」とは、組成物の成分全体から溶剤を除いた成分の総質量をいう。また、「固形分」とは、25℃における固形分をいう。

本明細書における基（原子団）の表記に於いて、置換および無置換を記していない表記は、置換基を有さないものと共に置換基を有するものをも包含する。例えば、「アルキル基」とは、置換基を有さないアルキル基（無置換アルキル基）のみならず、置換基を有するアルキル基（置換アルキル基）をも包含する。

本明細書中における「放射線」とは、例えば、水銀灯の輝線スペクトル、エキシマレーザに代表される遠紫外線、極紫外線（EUV光）、X線、電子線等を意味する。また、本発明において「光」とは、活性光線または放射線を意味する。本明細書中における「露光」とは、特に断らない限り、水銀灯、エキシマレーザに代表される遠紫外線、X線、EUV光などによる露光のみならず、電子線、イオンビーム等の粒子線による描画も露光に含める。

本明細書において、「(メタ) アクリレート」はアクリレートおよびメタクリレートの双方、または、いずれかを表し、「(メタ) アクリル」はアクリルおよびメタクリルの双方、または、いずれかを表し、「(メタ) アクリロイル」はアクリロイルおよびメタクリロイルの双方、または、いずれかを表す。

本明細書において「工程」との語は、独立した工程だけではなく、他の工程と明確に区別できない場合であってもその工程の所期の作用が達成されれば、本用語に含まれる。

本明細書において、「重量平均分子量」および「数平均分子量」は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィ (GPC) 測定によるポリスチレン換算値として定義される。

[0011] <赤外線吸収組成物>

本発明の赤外線吸収組成物（以下、「組成物」ともいう）は、赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子の、赤外線カットフィルタの形成に用いられる赤外線吸収組成物であって、波長650nm以上に吸収極大を有し、ポリメチン色素から選ばれる少なくとも一種の赤外線吸収剤を含む。

本発明において、「赤外線吸収剤」は、赤外域（好ましくは、波長650～1000nm）に吸収を有する化合物を意味する。赤外線吸収剤は、波長650nm以上に吸収極大を有する化合物が好ましい。赤外線吸収剤の吸収極大は、650～1000nmの範囲内に有することがより好ましく、700～1000nmの範囲内に有することが更に好ましく、800～1000nmの範囲内に有することが特に好ましい。

[0012] <<赤外線吸収剤>>

本発明において、赤外線吸収剤は、ポリメチン色素であることが好ましい。ポリメチン色素は、波長650nm以上に吸収極大を有する化合物が好ましく、650～1000nmの範囲に吸収極大を有する化合物がより好ましく、700～1000nmの範囲内に吸収極大を有する化合物がさらに好ましく、800～1000nmの範囲内に吸収極大を有する化合物が特に好ま

しい。なお、本明細書において、「波長650nm以上に吸収極大を有する」とは、赤外線吸収剤の溶液での吸収スペクトルにおいて、波長650nm以上（好ましくは650～1000nmの範囲）に最大の吸光度を示す波長（極大吸収波長）を有することを意味する。赤外線吸収剤の溶液での吸収スペクトルの測定に用いる測定溶媒は、クロロホルム、水が挙げられる。クロロホルムに溶解する化合物の場合は、クロロホルムを測定溶媒として用いる。また、クロロホルムに溶解しにくい化合物の場合は、水を測定溶媒として用いる。

[0013] ポリメチン色素としては、結合している原子団の種類により、シアニン色素、メロシアニン色素、スクアリリウム色素、クロコニウム色素、オキソノール色素などが含まれる。中でもシアニン色素、スクアリリウム色素およびオキソノール色素が好ましく、シアニン色素およびスクアリリウム色素がより好ましい。

[0014] 本発明において、赤外線吸収剤は、顔料であってもよく、染料であってもよい。また、染料タイプの赤外線吸収剤は、赤外線吸収剤に対する溶解性の高い溶剤を用いて、この溶剤に溶解させて使用することもでき、また、赤外線吸収剤に対する溶解性が低い溶剤を用いて、この溶剤に分散させて使用することもできる。例えば、水に対して溶解するが、有機溶剤に対して溶解し難い赤外線吸収剤の場合、水に溶解させて使用することもでき、有機溶剤に分散させて使用することもできる。

[0015] 赤外線吸収剤に対する溶解性の高い溶剤としては、25℃での赤外線吸収剤の溶解度が、0.1g/100g Solvent以上である溶剤が挙げられ、1.0g/100g Solvent以上である溶剤がより好ましい。また、赤外線吸収剤に対する溶解性の低い溶剤としては、例えば、25℃での赤外線吸収剤の溶解度が、0.01g/100g Solvent以下である溶剤が挙げられ、0.001g/100g Solvent以下である溶剤が好ましい。

[0016] 赤外線吸収剤の含有量は、本発明の赤外線吸収組成物の全固形分中0.1

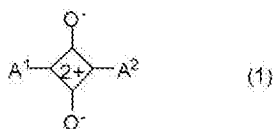
～70質量%とすることが好ましい。下限は、0.5質量%以上が好ましく、1.0質量%以上がより好ましい。上限は、60質量%以下が好ましく、50質量%以下がより好ましい。この範囲内とすることで良好な赤外線吸収能を付与することができる。本発明の赤外線吸収組成物が、赤外線吸収剤を2種以上含む場合、その合計量が上記範囲内であることが好ましい。

上記の吸収極大を有するポリメチン色素の含有量は、本発明の赤外線吸収組成物の全固形分中0.1～70質量%とすることが好ましい。下限は、0.5質量%以上が好ましく、1.0質量%以上がより好ましい。上限は、60質量%以下が好ましく、50質量%以下がより好ましい。本発明の赤外線吸収組成物が、ポリメチン色素を2種以上含む場合、その合計量が上記範囲内であることが好ましい。

[0017] (スクアリリウム色素)

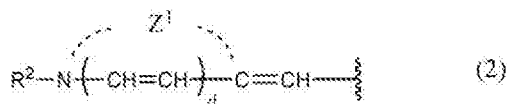
本発明において、スクアリリウム色素は、下記式(1)で表される化合物が好ましい。

[化4]



式(1)中、A¹およびA²は、それぞれ独立に、アリール基、ヘテロ環基または下記式(2)で表される基を表す；

[化5]



式(2)中、Z¹は、含窒素複素環を形成する非金属原子団を表し、R²は、アルキル基、アルケニル基またはアラルキル基を表し、dは、0または1を表し、波線は式(1)との連結手を表す。

[0018] 式(1)におけるA¹およびA²は、それぞれ独立に、アリール基、ヘテロ環基または式(2)で表される基を表し、式(2)で表される基が好ましい。

A¹およびA²が表すアリール基の炭素数は、6～48が好ましく、6～24がより好ましく、6～12が特に好ましい。具体例としては、フェニル基、ナフチル基等が挙げられる。なお、アリール基が置換基を有する場合、上記アリール基の炭素数は、置換基の炭素数を除いた数を意味する。

A¹およびA²が表すヘテロ環基としては、5員環または6員環が好ましい。また、ヘテロ環基は、単環または縮合環が好ましく、単環または縮合数が2～8の縮合環がより好ましく、単環または縮合数が2～4の縮合環がさらに好ましく、単環または縮合数が2もしくは3の縮合環が特に好ましい。ヘテロ環基に含まれるヘテロ原子としては、窒素原子、酸素原子、硫黄原子が例示され、窒素原子、硫黄原子が好ましい。ヘテロ原子の数は、1～3が好ましく、1～2がより好ましい。具体的には、窒素原子、酸素原子および硫黄原子の少なくとも一つを含有する5員環または6員環等の単環、多環芳香環から誘導されるヘテロ環基などが挙げられる。

アリール基およびヘテロ環基は、置換基を有していてもよい。置換基としては、例えば、以下に示す置換基T群が挙げられる。

[0019] (置換基T群)

ハロゲン原子（例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子）
；

直鎖もしくは分岐のアルキル基（直鎖または分岐の置換もしくは無置換のアルキル基で、好ましくは炭素数1～30のアルキル基であり、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、tert-ブチル、n-オクチル、2-クロロエチル、2-シアノエチル、2-エチルヘキシル）；

シクロアルキル基（好ましくは、炭素数3～30の置換または無置換のシクロアルキル基、例えば、シクロヘキシル、シクロペンチルが挙げられ、多シクロアルキル基、例えば、ビシクロアルキル基（好ましくは、炭素数5～30の置換もしくは無置換のビシクロアルキル基で、例えば、ビシクロ[1, 2, 2]ヘプタン-2-イル、ビシクロ[2, 2, 2]オクタン-3-イル）やトリシクロアルキル基等の多環構造の基が挙げられる。好ましくは単

環のシクロアルキル基、ビスシクロアルキル基であり、単環のシクロアルキル基が特に好ましい) ;

直鎖もしくは分岐のアルケニル基 (直鎖または分岐の置換もしくは無置換のアルケニル基で、好ましくは炭素数 2 ~ 30 のアルケニル基であり、例えば、ビニル、アリル、プレニル、ゲラニル、オレイル) ;

シクロアルケニル基 (好ましくは、炭素数 3 ~ 30 の置換もしくは無置換のシクロアルケニル基で、例えば、2-シクロペンテン-1-イル、2-シクロヘキセン-1-イルが挙げられ、多シクロアルケニル基、例えば、ビスシクロアルケニル基 (好ましくは、炭素数 5 ~ 30 の置換もしくは無置換のビスシクロアルケニル基で、例えば、ビスシクロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン-1-イル、ビスシクロ [2, 2, 2] オクト-2-エン-4-イル) やトリシクロアルケニル基であり、単環のシクロアルケニル基が特に好ましい。) ;

アルキニル基 (好ましくは、炭素数 2 ~ 30 の置換または無置換のアルキニル基、例えば、エチニル、プロパルギル、トリメチルシリルエチニル) ;

アリール基 (好ましくは炭素数 6 ~ 30 の置換もしくは無置換のアリール基で、例えばフェニル、パラトリル、ナフチル、メタクロロフェニル、オルトヘキサデカノイルアミノフェニル) ;

ヘテロアリール基 (好ましくは 5 ~ 7 員の置換もしくは無置換、単環もしくは縮環のヘテロアリール基であり、より好ましくは、環構成原子が炭素原子、窒素原子および硫黄原子から選択され、かつ窒素原子、酸素原子および硫黄原子のいずれかのヘテロ原子を少なくとも一個有するヘテロアリール基であり、更に好ましくは、炭素数 3 ~ 30 の 5 もしくは 6 員のヘテロアリール基である。例えば、2-フリル、2-チエニル、2-ピリジル、4-ピリジル、2-ピリミジニル、2-ベンゾチアゾリル) ;

シアノ基 ;

ヒドロキシル基 ;

ニトロ基 ;

カルボキシル基（水素原子が解離してもよく（すなわち、カルボネート基）、塩の状態であってもよい）；

アルコキシ基（好ましくは、炭素数1～30の置換もしくは無置換のアルコキシ基で、例えば、メトキシ、エトキシ、イソプロポキシ、*tert*-ブトキシ、*n*-オクチルオキシ、2-メトキシエトキシ）；

アリールオキシ基（好ましくは、炭素数6～30の置換もしくは無置換のアリールオキシ基で、例えば、フェノキシ、2-メチルフェノキシ、2,4-ジ-*tert*-アミルフェノキシ、4-*tert*-ブチルフェノキシ、3-ニトロフェノキシ、2-テトラデカノイルアミノフェノキシ）；

シリルオキシ基（好ましくは、炭素数3～20のシリルオキシ基で、例えば、トリメチルシリルオキシ、*tert*-ブチルジメチルシリルオキシ）；

ヘテロアリールオキシ基（好ましくは、炭素数2～30の置換もしくは無置換のヘテロアリールオキシ基で、ヘテロアリール部は前述のヘテロアリール基で説明されたヘテロアリール部が好ましく、例えば、1-フェニルテトラゾール-5-オキシ、2-テトラヒドロピラニルオキシ）；

アシルオキシ基（好ましくは、炭素数2～30の置換もしくは無置換のアルキルカルボニルオキシ基、炭素数6～30の置換もしくは無置換のアリールカルボニルオキシ基であり、例えば、ホルミルオキシ、アセチルオキシ、ピバロイルオキシ、ステアロイルオキシ、ベンゾイルオキシ、パラ-メトキシフェニルカルボニルオキシ）；

カルバモイルオキシ基（好ましくは、炭素数1～30の置換もしくは無置換のカルバモイルオキシ基で、例えば、*N,N*-ジメチルカルバモイルオキシ、*N,N*-ジエチルカルバモイルオキシ、モルホリノカルボニルオキシ、*N,N*-ジ-*n*-オクチルアミノカルボニルオキシ、*N*-*n*-オクチルカルバモイルオキシ）；

アルコキシカルボニルオキシ基（好ましくは、炭素数2～30の置換もしくは無置換アルコキシカルボニルオキシ基で、例えばメトキシカルボニルオキシ、エトキシカルボニルオキシ、*tert*-ブトキシカルボニルオキシ、

n-オクチルオキシカルボニルオキシ) ;

アリールオキシカルボニルオキシ基 (好ましくは、炭素数7~30の置換もしくは無置換のアリールオキシカルボニルオキシ基で、例えば、フェノキシカルボニルオキシ、パラ-メトキシフェノキシカルボニルオキシ、パラ-n-ヘキサデシルオキシフェノキシカルボニルオキシ) ;

アミノ基 (好ましくは、アミノ基、炭素数1~30の置換もしくは無置換のアルキルアミノ基、炭素数6~30の置換もしくは無置換のアリールアミノ基、炭素数0~30のヘテロアリールアミノ基であり、例えば、アミノ、メチルアミノ、ジメチルアミノ、アニリノ、N-メチル-アニリノ、ジフェニルアミノ、N-1, 3, 5-トリアジン-2-イルアミノ) ;

アシルアミノ基 (好ましくは、炭素数1~30の置換もしくは無置換のアルキルカルボニルアミノ基、炭素数6~30の置換もしくは無置換のアリールカルボニルアミノ基であり、例えば、ホルミルアミノ、アセチルアミノ、ピバロイルアミノ、ラウロイルアミノ、ベンゾイルアミノ、3, 4, 5-トリ-n-オクチルオキシフェニルカルボニルアミノ) ;

アミノカルボニルアミノ基 (好ましくは、炭素数1~30の置換もしくは無置換のアミノカルボニルアミノ基、例えば、カルバモイルアミノ、N, N-ジメチルアミノカルボニルアミノ、N, N-ジエチルアミノカルボニルアミノ、モルホリノカルボニルアミノ) ;

アルコキシカルボニルアミノ基 (好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換アルコキシカルボニルアミノ基で、例えば、メトキシカルボニルアミノ、エトキシカルボニルアミノ、tert-ブトキシカルボニルアミノ、n-オクタデシルオキシカルボニルアミノ、N-メチル-メトキシカルボニルアミノ) ;

アリールオキシカルボニルアミノ基 (好ましくは、炭素数7~30の置換もしくは無置換のアリールオキシカルボニルアミノ基で、例えば、フェノキシカルボニルアミノ、パラ-クロロフェノキシカルボニルアミノ、メタ-n-オクチルオキシフェノキシカルボニルアミノ) ;

スルファモイルアミノ基（好ましくは、炭素数0～30の置換もしくは無置換のスルファモイルアミノ基で、例えば、スルファモイルアミノ、N，N－ジメチルアミノスルホニルアミノ、N－n－オクチルアミノスルホニルアミノ）；

アルキル又はアリールスルホニルアミノ基（好ましくは炭素数1～30の置換もしくは無置換のアルキルスルホニルアミノ基、炭素数6～30の置換もしくは無置換のアリールスルホニルアミノ基であり、例えば、メチルスルホニルアミノ、ブチルスルホニルアミノ、フェニルスルホニルアミノ、2，3，5－トリクロロフェニルスルホニルアミノ、パラ－メチルフェニルスルホニルアミノ）；

メルカプト基；

アルキルチオ基（好ましくは、炭素数1～30の置換もしくは無置換のアルキルチオ基で、例えばメチルチオ、エチルチオ、n－ヘキサデシルチオ）；

アリールチオ基（好ましくは炭素数6～30の置換もしくは無置換のアリールチオ基で、例えば、フェニルチオ、パラ－クロロフェニルチオ、メタ－メトキシフェニルチオ）；

ヘテロアリールチオ基（好ましくは、炭素数2～30の置換または無置換のヘテロアリールチオ基で、ヘテロアリール部は前述のヘテロアリール基で説明したヘテロアリール部が好ましく、例えば、2－ベンゾチアゾリルチオ、1－フェニルテトラゾール－5－イルチオ）；

スルファモイル基（好ましくは、炭素数0～30の置換もしくは無置換のスルファモイル基で、例えば、N－エチルスルファモイル、N－（3－ドデシルオキシプロピル）スルファモイル、N，N－ジメチルスルファモイル、N－アセチルスルファモイル、N－ベンゾイルスルファモイル、N－（N’－フェニルカルバモイル）スルファモイル）；

スルホ基（水素原子が解離してもよく（すなわち、スルホネート基）、塩の状態であってもよい）；

アルキル又はアリールスルフィニル基（好ましくは、炭素数 1～30 の置換または無置換のアルキルスルフィニル基、6～30 の置換または無置換のアリールスルフィニル基であり、例えば、メチルスルフィニル、エチルスルフィニル、フェニルスルフィニル、パラ－メチルフェニルスルフィニル）；

アルキル又はアリールスルホニル基（好ましくは、炭素数 1～30 の置換または無置換のアルキルスルホニル基、6～30 の置換または無置換のアリールスルホニル基であり、例えば、メチルスルホニル、エチルスルホニル、フェニルスルホニル、パラ－メチルフェニルスルホニル）；

アシル基（好ましくはホルミル基、炭素数 2～30 の置換または無置換のアルキルカルボニル基、炭素数 7～30 の置換もしくは無置換のアリールカルボニル基であり、例えば、アセチル、ピバロイル、2－クロロアセチル、ステアロイル、ベンゾイル、パラ－*n*－オクチルオキシフェニルカルボニル）；

アリールオキシカルボニル基（好ましくは、炭素数 7～30 の置換もしくは無置換のアリールオキシカルボニル基で、例えば、フェノキシカルボニル、オルト－クロロフェノキシカルボニル、メタ－ニトロフェノキシカルボニル、パラ－*tert*－ブチルフェノキシカルボニル）；

アルコキシカルボニル基（好ましくは、炭素数 2～30 の置換もしくは無置換アルコキシカルボニル基で、例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、*tert*－ブトキシカルボニル、*n*－オクタデシルオキシカルボニル）；

カルバモイル基（好ましくは、炭素数 1～30 の置換もしくは無置換のカルバモイル、例えば、カルバモイル、*N*－メチルカルバモイル、*N*，*N*－ジメチルカルバモイル、*N*，*N*－ジ－*n*－オクチルカルバモイル、*N*－（メチルスルホニル）カルバモイル）；

アリール又はヘテロアリールアゾ基（好ましくは炭素数 6～30 の置換もしくは無置換のアリールアゾ基、炭素数 3～30 の置換もしくは無置換のヘテロアリールアゾ基（ヘテロアリール部は前述のヘテロアリール基で説明し

たヘテロアリール部が好ましい)、例えば、フェニルアゾ、パラクロロフェニルアゾ、5-エチルチオ-1,3,4-チアジアゾール-2-イルアゾ);

イミド基(好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換のイミド基で、例えばN-スクシンイミド、N-フタルイミド);

ホスフィノ基(好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換のホスフィノ基、例えば、ジメチルホスフィノ、ジフェニルホスフィノ、メチルフェノキシホスフィノ);

ホスフィニル基(好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換のホスフィニル基で、例えば、ホスフィニル、ジオクチルオキシホスフィニル、ジエトキシホスフィニル);

ホスフィニルオキシ基(好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換のホスフィニルオキシ基で、例えば、ジフェノキシホスフィニルオキシ、ジオクチルオキシホスフィニルオキシ);

ホスフィニルアミノ基(好ましくは、炭素数2~30の置換もしくは無置換のホスフィニルアミノ基で、例えば、ジメトキシホスフィニルアミノ、ジメチルアミノホスフィニルアミノ);

シリル基(好ましくは、炭素数3~30の置換もしくは無置換のシリル基で、例えば、トリメチルシリル、tert-ブチルジメチルシリル、フェニルジメチルシリル)が挙げられる。

[0020] アリール基およびヘテロ環基が有してもよい置換基は、ハロゲン原子、アルキル基、ヒドロキシル基、アミノ基、アシルアミノ基であることが好ましい。

ハロゲン原子は、塩素原子が好ましい。

アルキル基の炭素数は、1~20が好ましく、1~10がより好ましく、1~5が更に好ましく、1~4が最も好ましい。アルキル基は、直鎖または分岐が好ましい。

アミノ基は、 $-NR^{100}R^{101}$ で表される基が好ましい。 R^{100} および R^{101} は、そ

れぞれ独立に、水素原子または、炭素数 1 ～ 30 のアルキル基を表す。アルキル基の炭素数は、1 ～ 30 が好ましく、1 ～ 20 がより好ましく、1 ～ 10 が更に好ましく、1 ～ 8 が特に好ましい。アルキル基は直鎖、分岐が好ましく、直鎖がより好ましい。

アシルアミノ基は、 $-NR^{102}-C(=O)-R^{103}$ で表される基が好ましい。 R^{102} は、水素原子またはアルキル基を表し、水素原子が好ましい。 R^{103} は、アルキル基を表す。 R^{102} および R^{103} が表すアルキル基の炭素数は、1 ～ 20 が好ましく、1 ～ 10 がより好ましく、1 ～ 5 が更に好ましく、1 ～ 4 が特に好ましい。

アリール基およびヘテロ環基が、置換基を 2 個以上有する場合、複数の置換基は同一であってもよく、異なってもよい。

[0021] 次に、 A^1 および A^2 が表す式 (2) で表される基について説明する。

[0022] 式 (2) において、 R^2 は、アルキル基、アルケニル基またはアラルキル基を表し、アルキル基が好ましい。

アルキル基の炭素数は、1 ～ 30 が好ましく、1 ～ 20 がより好ましく、1 ～ 12 が更に好ましく、2 ～ 8 が特に好ましい。

アルケニル基の炭素数は、2 ～ 30 が好ましく、2 ～ 20 がより好ましく、2 ～ 12 が更に好ましい。

アルキル基およびアルケニル基は、直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐が好ましい。

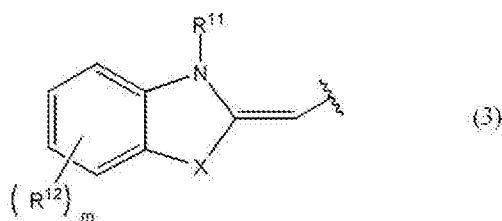
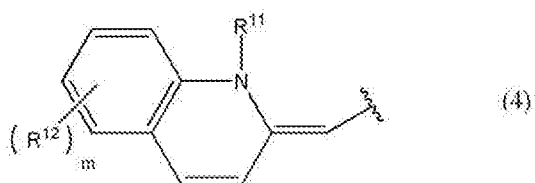
アラルキル基の炭素数は 7 ～ 30 が好ましく、7 ～ 20 がより好ましい。

[0023] 式 (2) において、 Z^1 により形成される含窒素複素環としては、5 員環または 6 員環が好ましい。また、含窒素複素環は、単環または縮合環が好ましく、単環または縮合数が 2 ～ 8 の縮合環がより好ましく、単環または縮合数が 2 ～ 4 の縮合環が更に好ましく、縮合数が 2 または 3 の縮合環が特に好ましい。含窒素複素環は、窒素原子の他に、硫黄原子を含んでいてもよい。また、含窒素複素環は置換基を有していてもよい。置換基としては、上述した置換基 T 群で説明した基が挙げられる。例えば、ハロゲン原子、アルキル基

、ヒドロキシル基、アミノ基、アシルアミノ基が好ましく、ハロゲン原子、アルキル基がより好ましい。ハロゲン原子は、塩素原子が好ましい。アルキル基の炭素数は、1～30が好ましく、1～20がより好ましく、1～12が更に好ましい。アルキル基は、直鎖または分岐が好ましい。

[0024] 式(2)で表される基は、下記式(3)または式(4)で表される基であることが好ましい。

[化6]



式(3)および式(4)中、 R^{11} は、アルキル基、アルケニル基またはアラルキル基を表し、 R^{12} は、置換基を表し、 m が2以上の場合は、 R^{12} 同士は、連結して環を形成してもよく、 X は、窒素原子、または、 $C R^{13} R^{14}$ を表し、 R^{13} および R^{14} は、それぞれ独立に水素原子または置換基を表し、 m は、0～4の整数を表し、波線は式(1)との連結手を表す。

[0025] 式(3)および式(4)における R^{11} は、式(2)における R^2 と同義であり、好ましい範囲も同様である。

式(3)および式(4)における R^{12} は、置換基を表す。置換基としては、上述した置換基T群で説明した基が挙げられる。例えば、ハロゲン原子、アルキル基、ヒドロキシル基、アミノ基、アシルアミノ基が好ましく、ハロゲン原子、アルキル基がより好ましい。ハロゲン原子は塩素原子が好ましい。アルキル基の炭素数は、1～30が好ましく、1～20がより好ましく、1～12が更に好ましい。アルキル基は、直鎖または分岐のアルキル基が好ま

しい。

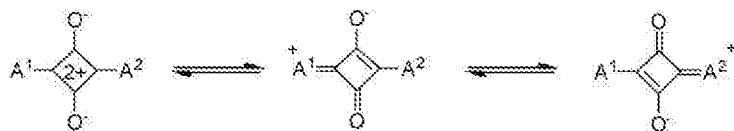
mが2以上の場合、 R^{12} 同士は、連結して環を形成してもよい。環としては、脂環（非芳香性の炭化水素環）、芳香環、複素環などが挙げられる。環は単環であってもよく、複環であってもよい。置換基同士が連結して環を形成する場合の連結基としては、 $-CO-$ 、 $-O-$ 、 $-NH-$ 、2価の脂肪族基、2価の芳香族基およびそれらの組み合わせからなる群より選ばれる連結基が挙げられる。例えば、 R^{12} 同士が連結してベンゼン環を形成していることが好ましい。

式（3）におけるXは、窒素原子、または、 $CR^{13}R^{14}$ を表し、 R^{13} および R^{14} は、それぞれ独立に水素原子または置換基を表す。置換基としては、上述した置換基T群で説明した基が挙げられる。例えば、アルキル基などが挙げられる。アルキル基の炭素数は、1～20が好ましく、1～10がより好ましく、1～5が更に好ましく、1～3が特に好ましく、1が最も好ましい。アルキル基は、直鎖または分岐のアルキル基が好ましく、直鎖のアルキル基が特に好ましい。

mは、0～4の整数を表し、0～2が好ましい。

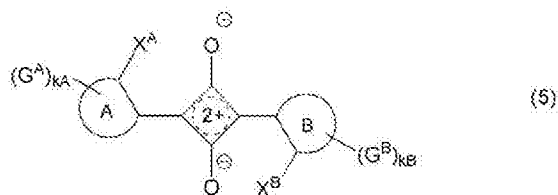
[0026] なお、式（1）においてカチオンは、以下のように非局在化して存在している。

[化7]



[0027] スクアリリウム色素は、下記式（5）で表される化合物が好ましい。

[化8]



環Aおよび環Bは、それぞれ独立に、芳香環または複素芳香環を表し、
 X^A および X^B はそれぞれ独立に置換基を表し、
 G^A および G^B はそれぞれ独立に置換基を表し、
 k_A は $0 \sim n_A$ の整数、 k_B は $0 \sim n_B$ の整数を表し、
 n_A および n_B はそれぞれ環Aまたは環Bに置換可能な最大の整数を表し、
 X^A と G^A 、 X^B と G^B は互いに結合して環を形成しても良く、 G^A および G^B がそれぞれ複数存在する場合は、互いに結合して環構造を形成していても良い。

[0028] G^A および G^B はそれぞれ独立に置換基を表す。置換基としては、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロアリール基、アラルキル基、 $-OR^{10}$ 、 $-COR^{11}$ 、 $-COOR^{12}$ 、 $-OCOR^{13}$ 、 $-NR^{14}R^{15}$ 、 $-NHCOR^{16}$ 、 $-CONR^{17}R^{18}$ 、 $-NHCONR^{19}R^{20}$ 、 $-NHCOOR^{21}$ 、 $-SR^{22}$ 、 $-SO_2R^{23}$ 、 $-SO_2OR^{24}$ 、 $-NHSO_2R^{25}$ または $-SO_2NR^{26}R^{27}$ が挙げられる。 $R^{10} \sim R^{27}$ は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロアリール基、またはアラルキル基を表す。なお、 $-COOR^{12}$ の R^{12} が水素原子の場合（すなわち、カルボキシ基）は、水素原子が解離してもよく（すなわち、カルボネート基）、塩の状態であってもよい。また、 $-SO_2OR^{24}$ の R^{24} が水素原子の場合（すなわち、スルホ基）は、水素原子が解離してもよく（すなわち、スルホネート基）、塩の状態であってもよい。

[0029] ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子が挙げられる。

[0030] アルキル基の炭素数は、 $1 \sim 20$ が好ましく、 $1 \sim 15$ がより好ましく、 $1 \sim 8$ が更に好ましい。アルキル基は、直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐のアルキル基が好ましい。

アルケニル基の炭素数は、 $2 \sim 20$ が好ましく、 $2 \sim 12$ がより好ましく、 $2 \sim 8$ が更に好ましい。アルケニル基は直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐のアルケニル基が好ましい。

アルキニル基の炭素数は、 $2 \sim 40$ が好ましく、 $2 \sim 30$ がより好ましく

、2～25が更に好ましい。アルキニル基は直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐のアルキニル基が好ましい。

アリール基の炭素数は、6～30が好ましく、6～20がより好ましく、6～12が更に好ましい。

アラルキル基のアルキル部分は、上記アルキル基と同様である。アラルキル基のアリール部分は、上記アリール基と同様である。アラルキル基の炭素数は、7～40が好ましく、7～30がより好ましく、7～25が更に好ましい。

ヘテロアリール基は、単環または縮合環が好ましく、単環または縮合数が2～8の縮合環がより好ましく、単環または縮合数が2～4の縮合環が更に好ましい。ヘテロアリール基の環を構成するヘテロ原子の数は1～3が好ましい。ヘテロアリール基の環を構成するヘテロ原子は、窒素原子、酸素原子または硫黄原子が好ましい。ヘテロアリール基は、5員環または6員環が好ましい。ヘテロアリール基の環を構成する炭素原子の数は3～30が好ましく、3～18がより好ましく、3～12が更に好ましい。ヘテロアリール基の例には、ピリジン環、ピペリジン環、フラン環、フルフラン環、チオフェン環、ピロール環、キノリン環、モルホリン環、インドール環、イミダゾール環、ピラゾール環、カルバゾール環、フェノチアジン環、フェノキサジン環、インドリン環、チアゾール環、ピラジン環、チアジアジン環、ベンゾキノリン環およびチアジアゾール環が挙げられる。

アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基およびヘテロアリール基は、置換基を有していてもよく、無置換であってもよい。置換基としては、上述した置換基T群で説明した基が挙げられる。

[0031] X^A および X^B はそれぞれ独立に置換基を表す。置換基は、活性水素を有する基が好ましく、 $-OH$ 、 $-SH$ 、 $-COOH$ 、 $-SO_3H$ 、 $-NR^{X1}R^{X2}$ 、 $-NHCO R^{X1}$ 、 $-CONR^{X1}R^{X2}$ 、 $-NHCONR^{X1}R^{X2}$ 、 $-NHCOOR^{X1}$ 、 $-NH SO_2 R^{X1}$ 、 $-B(OH)_2$ および $-PO(OH)_2$ がより好ましく、 $-OH$ 、 $-SH$ および $-NR^{X1}R^{X2}$ が更に好ましい。

R^{X1} および R^{X2} は、それぞれ独立に水素原子または置換基を表す。置換基としてはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、または、ヘテロアリール基が挙げられる。アルキル基が好ましい。アルキル基は、直鎖または分岐のアルキル基が好ましい。アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、および、ヘテロアリール基の詳細については、 G^A および G^B で説明した範囲と同義である。

[0032] 環Aおよび環Bは、それぞれ独立に、芳香環または複素芳香環を表す。

芳香環および複素芳香環は、単環であってもよく、縮合環であってもよい。

芳香環および複素芳香環の具体例としては、ベンゼン環、ナフタレン環、ペンタレン環、インデン環、アズレン環、ヘプタレン環、インデセン環、ペリレン環、ペンタセン環、アセナフテン環、フェナントレン環、アントラセン環、ナフタセン環、クリセン環、トリフェニレン環、フルオレン環、ビフェニル環、ピロール環、フラン環、チオフェン環、イミダゾール環、オキサゾール環、チアゾール環、ピリジン環、ピラジン環、ピリミジン環、ピリダジン環、インドリジン環、インドール環、ベンゾフラン環、ベンゾチオフェン環、イソベンゾフラン環、キノリジン環、キノリン環、フタラジン環、ナフチリジン環、キノキサリン環、キノキサゾリン環、イソキノリン環、カルバゾール環、フェナントリジン環、アクリジン環、フェナントロリン環、チアントレン環、クロメン環、キサンテン環、フェノキサチイン環、フェノチアジン環、および、フェナジン環が挙げられ、ベンゼン環またはナフタレン環が好ましい。

芳香環および複素芳香環は、無置換の基であってもよく、置換基を有していてもよい。置換基としては、 G^A および G^B で説明した置換基が挙げられる。

[0033] X^A と G^A 、 X^B と G^B は互いに結合して環を形成しても良く、 G^A および G^B がそれぞれ複数存在する場合は、 G^A 同士、または、 G^B 同士は、互いに結合して環を形成していても良い。

環としては、5員環または6員環が好ましい。環は単環であってもよく、

複環であってもよい。

X^A と G^A 、 X^B と G^B 、 G^A 同士または G^B 同士が結合して環を形成する場合、これらが直接結合して環を形成してもよく、アルキレン基、 $-CO-$ 、 $-O-$ 、 $-NH-$ 、 $-BR-$ およびそれらの組み合わせからなる群より選ばれる2価の連結基を介して結合して環を形成してもよい。 X^A と G^A 、 X^B と G^B 、 G^A 同士または G^B 同士が、 $-BR-$ を介して結合して環を形成することが好ましい。

R は、水素原子または置換基を表す。置換基としては、 G^A および G^B で説明した置換基が挙げられる。アルキル基またはアリール基が好ましい。

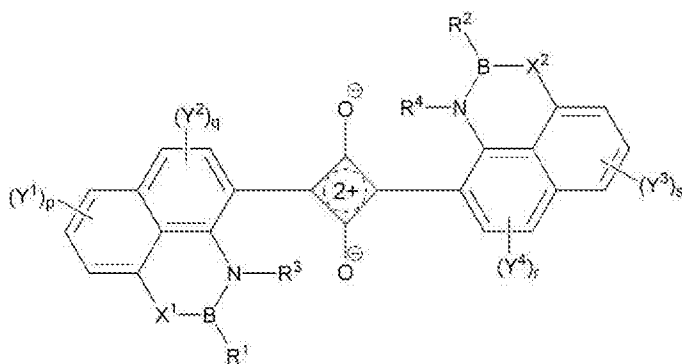
[0034] k_A は $0 \sim n_A$ の整数を表し、 k_B は $0 \sim n_B$ の整数を表し、 n_A は、環Aに置換可能な最大の整数を表し、 n_B は、環Bに置換可能な最大の整数を表す。

k_A および k_B は、それぞれ独立に $0 \sim 4$ が好ましく、 $0 \sim 2$ がより好ましく、 $0 \sim 1$ が特に好ましい。

[0035] スクアリリウム色素の一実施形態として下記式(6)で表される化合物が挙げられる。この化合物は、耐熱性に優れている。

式(6)

[化9]



式中、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立に、置換基を表し、

R^3 および R^4 は、それぞれ独立に、水素原子、または、アルキル基を表し、

X^1 および X^2 は、それぞれ独立に、酸素原子、または、 $-N(R^5)-$ を表し

、
R⁵は、水素原子、アルキル基、アリール基またはヘテロアリール基を表し

、
Y¹～Y⁴は、それぞれ独立に、置換基を表し、Y¹とY²、および、Y³とY⁴は、互いに結合して環を形成していてもよく、

Y¹～Y⁴は、それぞれ複数有する場合は、互いに結合して環を形成していてもよく、

pおよびsは、それぞれ独立に0～3の整数を表し、

qおよびrは、それぞれ独立に0～2の整数を表す。

[0036] R¹、R²、Y¹～Y⁴が表す置換基は、G^AおよびG^Bで説明した置換基が挙げられる。

R³およびR⁴は、それぞれ独立に、水素原子、メチル基またはエチル基であることが好ましく、水素原子またはメチル基がより好ましく、水素原子が特に好ましい。

[0037] X¹およびX²は、それぞれ独立に、酸素原子(—O—)、または、—N(R⁵)—を表す。X¹とX²は同一であってもよく、異なってもよいが、同一であることが好ましい。

R⁵は、水素原子、アルキル基、アリール基またはヘテロアリール基を表す。

R⁵は、水素原子、アルキル基またはアリール基が好ましい。R⁵が表すアルキル基、アリール基およびヘテロアリール基は、無置換の基であってもよく、置換基を有していてもよい。置換基としては、上述したG^AおよびG^Bで説明した置換基が挙げられる。

アルキル基の炭素数は、1～20が好ましく、1～10がより好ましく、1～4が更に好ましく、1～2が特に好ましい。アルキル基は、直鎖、分岐のいずれでもよい。

アリール基の炭素数は、6～20が好ましく、6～12がより好ましい。

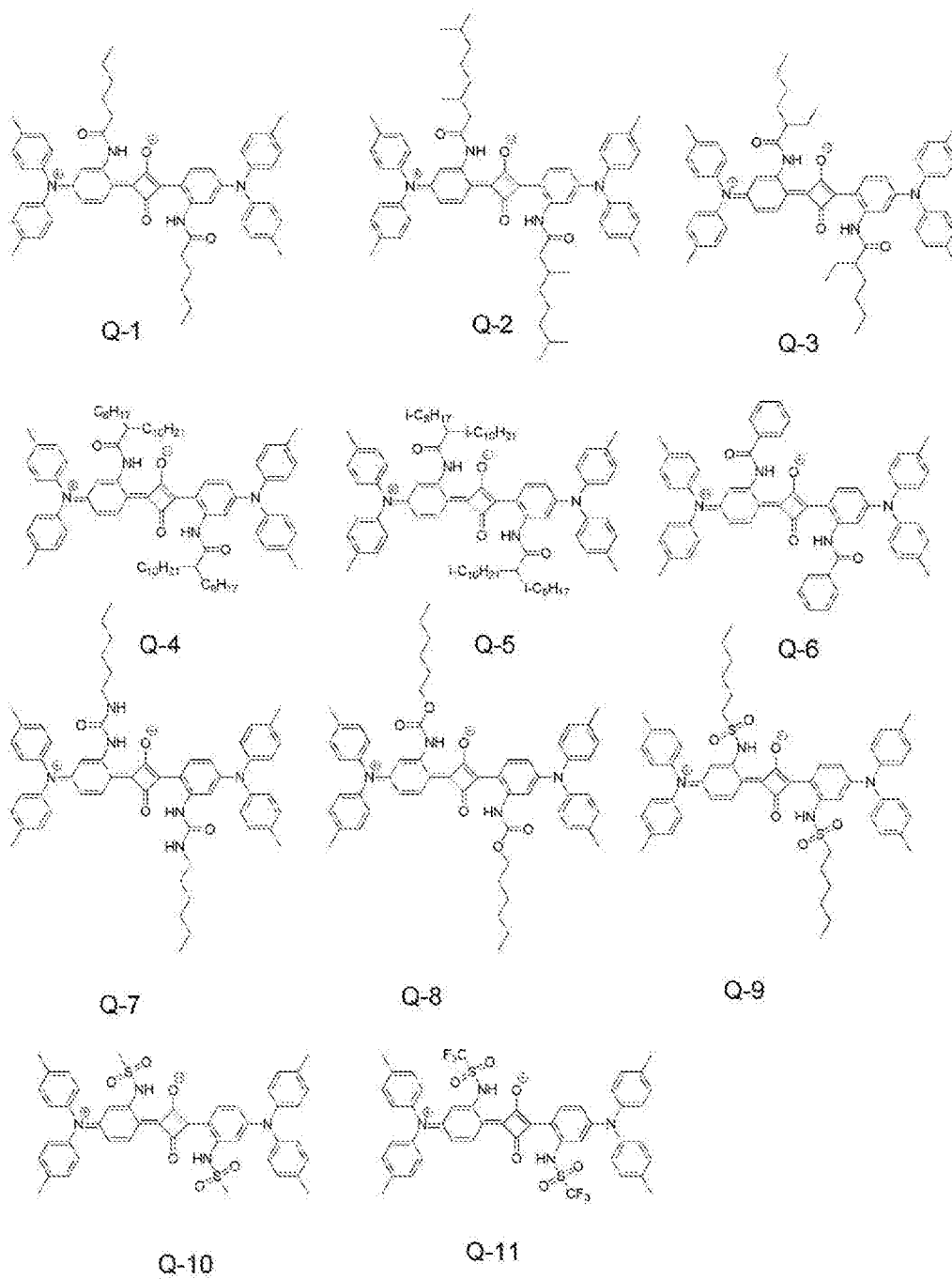
ヘテロアリール基は、単環であっても多環であってもよい。ヘテロアリー

ル基の環を構成するヘテロ原子の数は1～3が好ましい。ヘテロアリール基の環を構成するヘテロ原子は、窒素原子、酸素原子または硫黄原子が好ましい。ヘテロアリール基の環を構成する炭素原子の数は3～30が好ましく、3～18がより好ましく、3～12が更に好ましい。

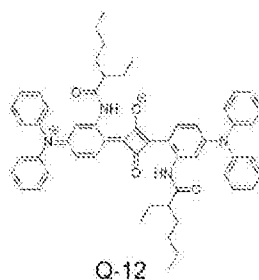
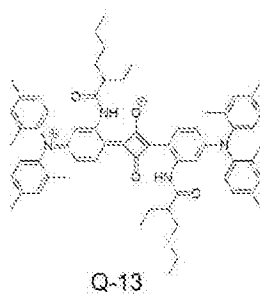
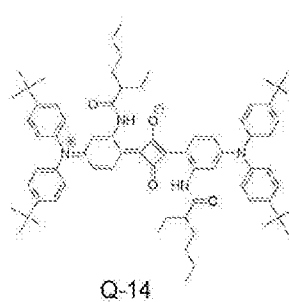
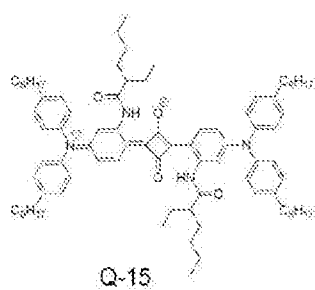
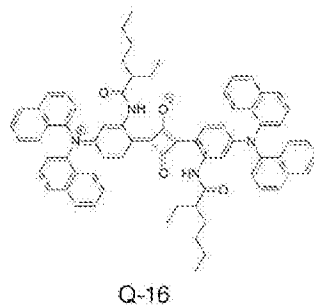
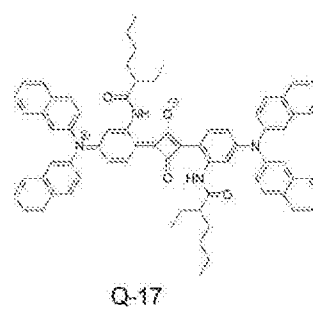
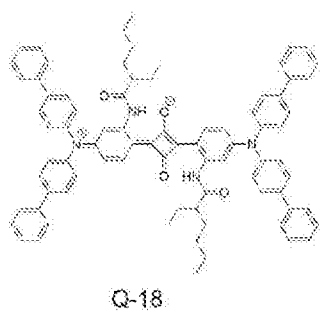
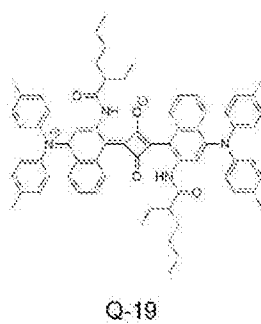
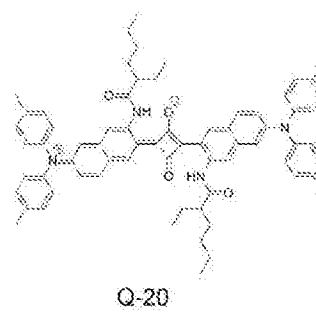
[0038] 式(1)で表される化合物の分子量は、100～2,000が好ましく、150～1,000がより好ましい。

式(1)で表される化合物の具体例としては、下記に記載の化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。なお、以下の構造式中、Phはフェニル基を表す。

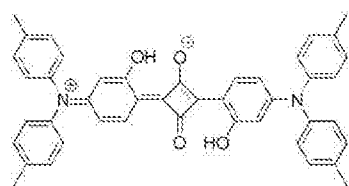
[化10]



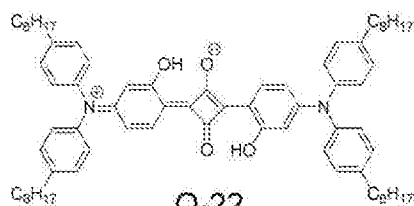
[化11]



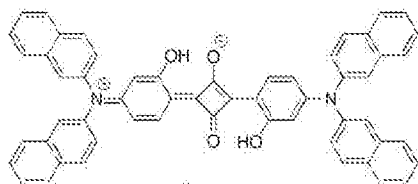
[化12]



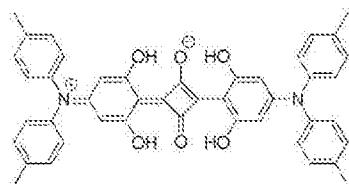
Q-21



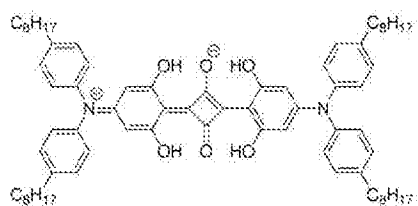
Q-22



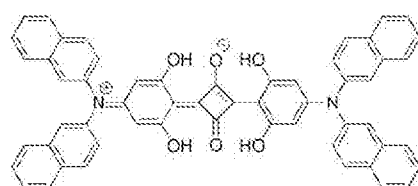
Q-23



Q-24

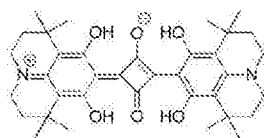


Q-25

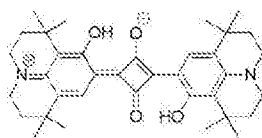


Q-26

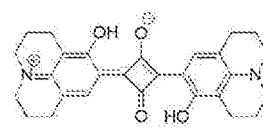
[化13]



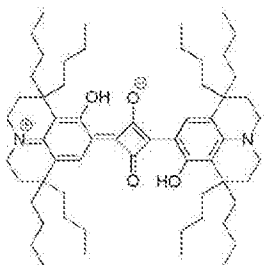
Q-27



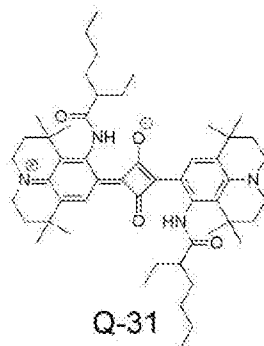
Q-28



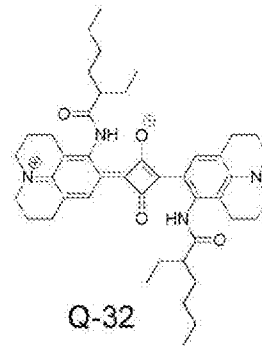
Q-29



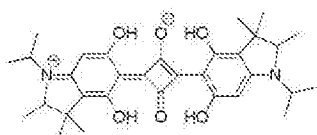
Q-30



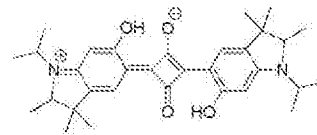
Q-31



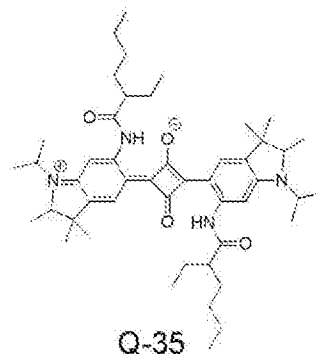
Q-32



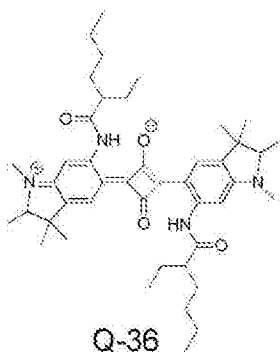
Q-33



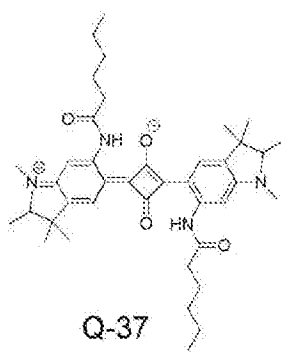
Q-34



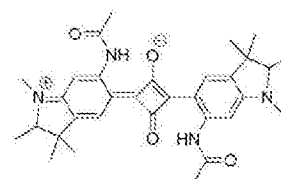
Q-35



Q-36

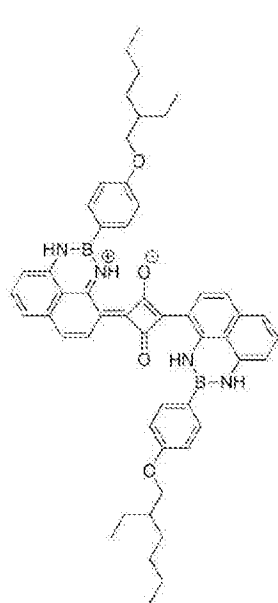


Q-37

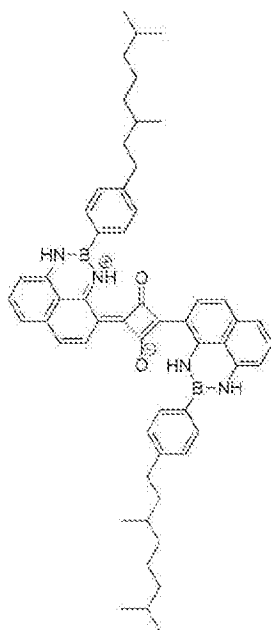


Q-38

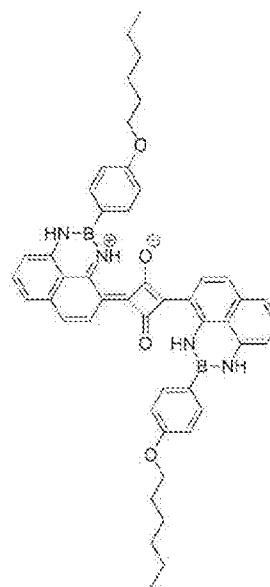
[化14]



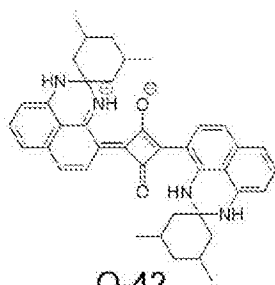
Q-39



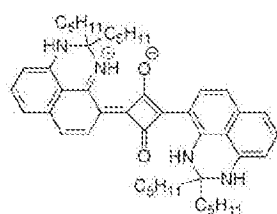
Q-40



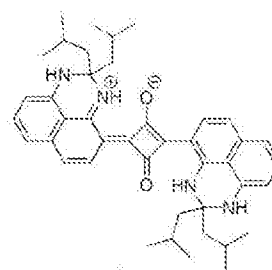
Q-41



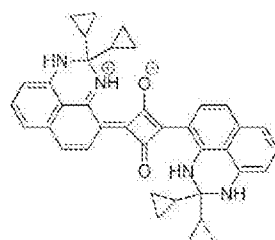
Q-42



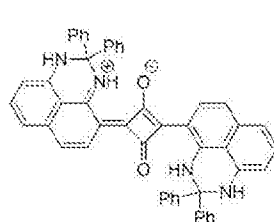
Q-43



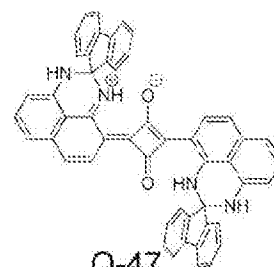
Q-44



Q-45

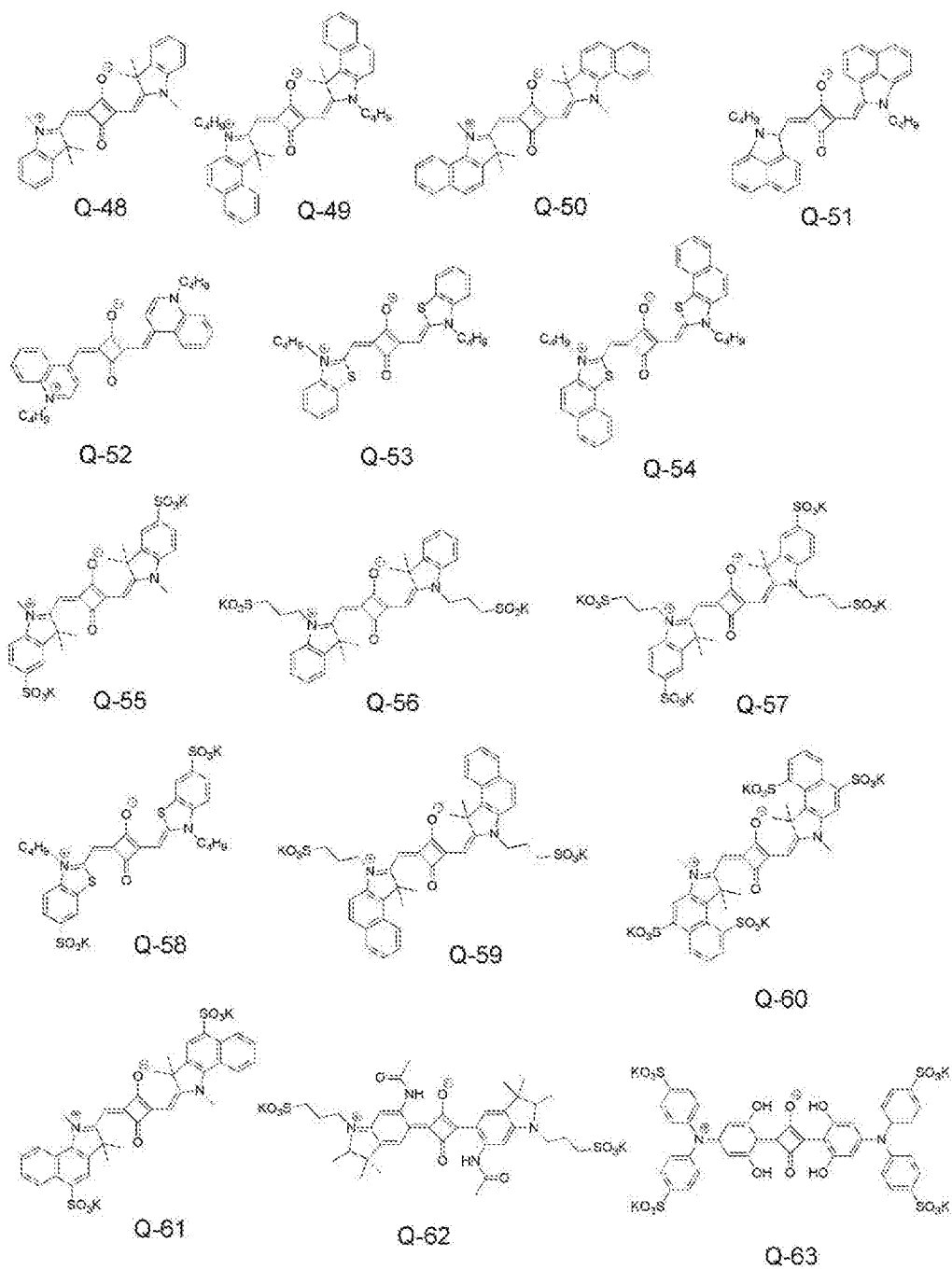


Q-46

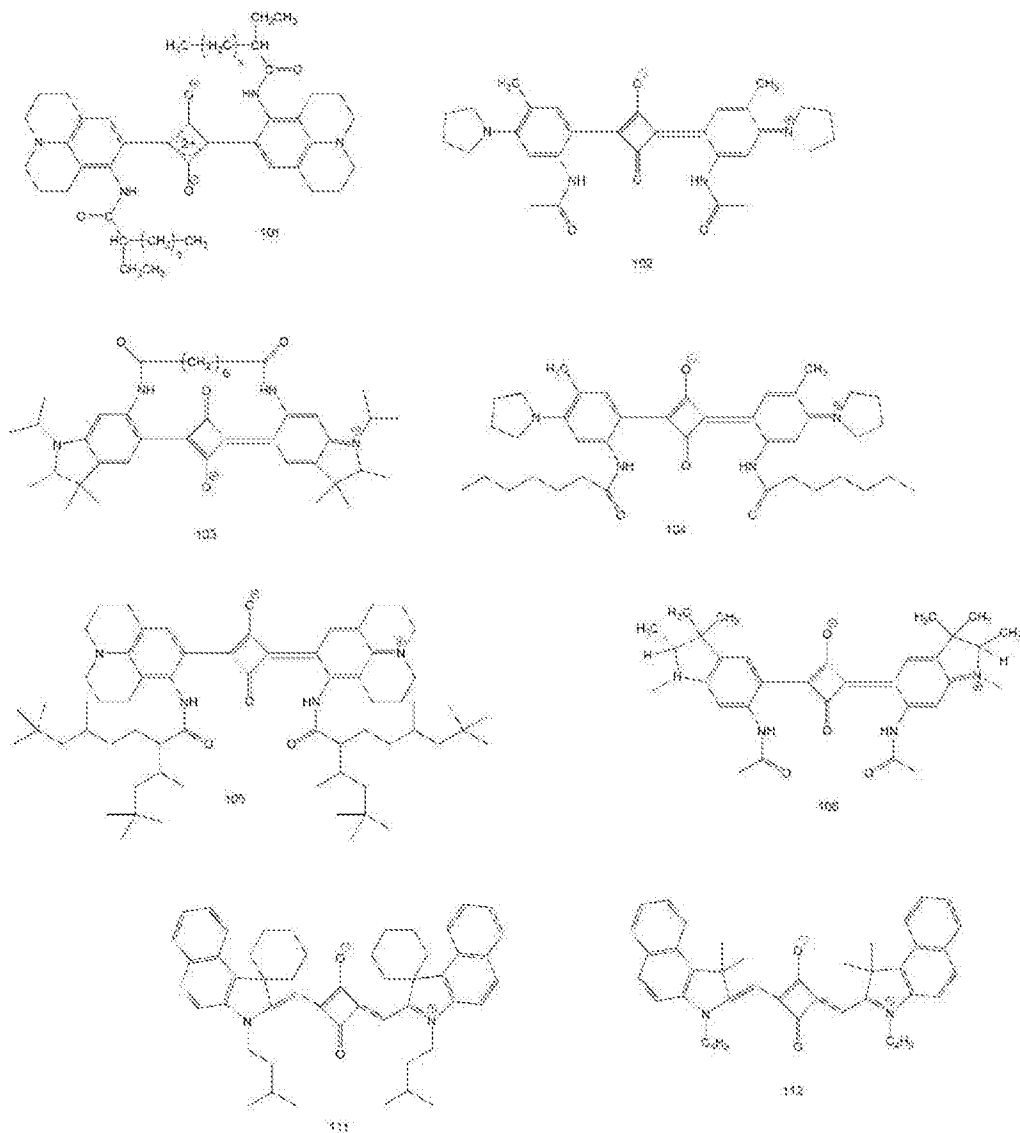


Q-47

[化15]



[化16]

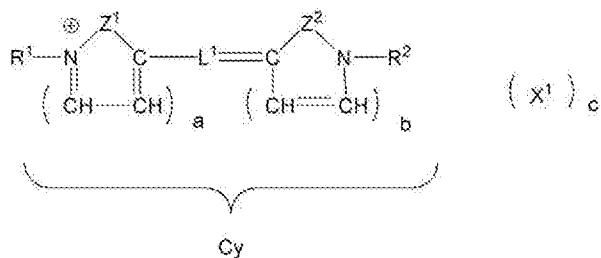


[0039] (シアニン色素)

本発明において、シアニン色素は、下記式（A）で表される化合物が好ましい。

式 (A)

[化17]



式(A)中、 Z^1 および Z^2 は、それぞれ独立に、縮環してもよい5員または6員の含窒素複素環を形成する非金属原子団であり、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表し、 L^1 は、奇数個のメチン基からなるメチン鎖を表し、 a および b は、それぞれ独立に、0または1であり、

式中のCyで表される部位がカチオン部である場合、 X^1 はアニオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中のCyで表される部位がアニオン部である場合、 X^1 はカチオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中のCyで表される部位の電荷が分子内で中和されている場合、 c は0である。

[0040] 式(A)において、 Z^1 および Z^2 は、それぞれ独立に、縮環してもよい5員又は6員の含窒素複素環を形成する非金属原子団を表す。

含窒素複素環には、他の複素環、芳香環または脂肪族環が縮合してもよい。含窒素複素環は、5員環が好ましい。5員の含窒素複素環にベンゼン環又はナフタレン環が縮合しているのがさらに好ましい。含窒素複素環の具体例としては、オキサゾール環、イソオキサゾール環、ベンゾオキサゾール環、ナフトオキサゾール環、オキサゾロカルバゾール環、オキサゾロジベンゾフラン環、チアゾール環、ベンゾチアゾール環、ナフトチアゾール環、インドレニン環、ベンゾインドレニン環、イミダゾール環、ベンゾイミダゾール環、ナフトイミダゾール環、キノリン環、ピリジン環、ピロロピリジン環、フロピロール環、インドリジン環、イミダゾキノキサリン環、キノキサリン環等が挙げられ、キノリン環、インドレニン環、ベンゾインドレニン環、ベン

ゾオキサゾール環、ベンゾチアゾール環、ベンゾイミダゾール環が好ましく、インドレニン環、ベンゾチアゾール環、ベンゾイミダゾール環が特に好ましい。

[0041] 含窒素複素環及びそれに縮合している環は、置換基を有していてもよい。置換基としては、上述した式(5)の G^A および G^B で説明した置換基が挙げられる。具体的には、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロアリール基、アラルキル基、 $-OR^{10}$ 、 $-COR^{11}$ 、 $-COOR^{12}$ 、 $-OCOR^{13}$ 、 $-NR^{14}R^{15}$ 、 $-NHCO R^{16}$ 、 $-CONR^{17}R^{18}$ 、 $-NHCONR^{19}R^{20}$ 、 $-NHCOOR^{21}$ 、 $-SR^{22}$ 、 $-SO_2R^{23}$ 、 $-SO_2OR^{24}$ 、 $-NHSO_2R^{25}$ または $-SO_2NR^{26}R^{27}$ が挙げられる。 $R^{10} \sim R^{27}$ は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロアリール基、またはアラルキル基を表す。なお、 $-COOR^{12}$ の R^{12} が水素原子の場合（すなわち、カルボキシ基）は、水素原子が解離してもよく（すなわち、カルボネート基）、塩の状態であってもよい。また、 $-SO_2OR^{24}$ の R^{24} が水素原子の場合（すなわち、スルホ基）は、水素原子が解離してもよく（すなわち、スルホネート基）、塩の状態であってもよい。これらの詳細については、上述した事項と同様である。

アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基およびヘテロアリール基は、置換基を有していてもよく、無置換であってもよい。置換基としては、上述した置換基T群で説明した基が挙げられ、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、カルボキシ基、スルホ基、アルコキシ基、アミノ基等が好ましく、カルボキシ基およびスルホ基がより好ましく、スルホ基が特に好ましい。カルボキシ基およびスルホ基は、水素原子が解離していてもよく、塩の状態であってもよい。

[0042] 式(A)において、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表す。

アルキル基の炭素数は、1～20が好ましく、1～15がより好ましく、

1～8が更に好ましい。アルキル基は、直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐が好ましい。

アルケニル基の炭素数は、2～20が好ましく、2～12がより好ましく、2～8が特に好ましい。アルケニル基は直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐が好ましい。

アルキニル基の炭素数は、2～40が好ましく、2～30がより好ましく、2～25が特に好ましい。アルキニル基は直鎖、分岐、環状のいずれでもよく、直鎖または分岐が好ましい。

アリール基の炭素数は、6～30が好ましく、6～20がより好ましく、6～12が更に好ましい。

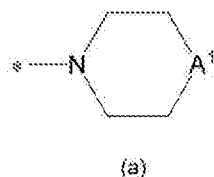
アラルキル基のアルキル部分は、上記アルキル基と同様である。アラルキル基のアリール部分は、上記アリール基と同様である。アラルキル基の炭素数は、7～40が好ましく、7～30がより好ましく、7～25が更に好ましい。

アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基およびアリール基は、置換基を有していてもよく、無置換であってもよい。置換基としては、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、カルボキシル基、スルホ基、アルコキシ基、アミノ基等が挙げられ、カルボキシル基およびスルホ基が好ましく、スルホ基が特に好ましい。カルボキシル基およびスルホ基は、水素原子が解離していてもよく、塩の状態であってもよい。

[0043] 式(A)において、 L^1 は、奇数個のメチン基からなるメチン鎖を表す。 L^1 は、3個、5個または7個のメチン基からなるメチン鎖が好ましく、5個または7個のメチン基からなるメチン鎖がより好ましい。

メチン基は置換基を有していてもよい。置換基を有するメチン基は、中央の(メソ位の)メチン基であることが好ましい。置換基の具体例としては、 Z^1 および Z^2 の含窒素複素環が有してもよい置換基、および、下記式(a)で表される基が挙げられる。また、メチン鎖の二つの置換基が結合して5または6員環を形成しても良い。

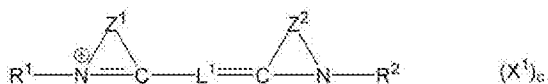
[化18]



式（a）中、*は、メチン鎖との連結部を表し、A¹は、酸素原子または硫黄原子を表す。

[0044] aおよびbは、それぞれ独立に、0または1である。aが0の場合は、炭素原子と窒素原子とが二重結合で結合し、bが0の場合は、炭素原子と窒素原子とが単結合で結合する。aおよびbはともに0であることが好ましい。なお、aおよびbがともに0の場合は、式（A）は以下のように表される。

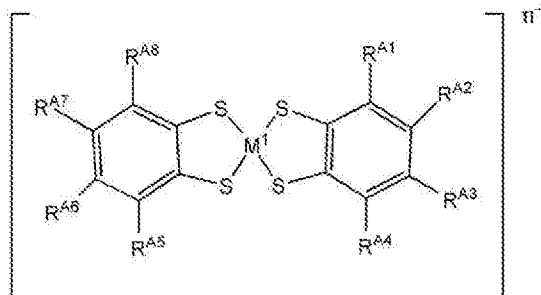
[化19]



[0045] 式（A）において、式中のC_yで表される部位がカチオン部である場合、X¹はアニオンを表し、cは電荷のバランスを取るために必要な数を表す。アニオンの例としては、ハライドイオン（Cl⁻、Br⁻、I⁻）、パートルエンスルホン酸イオン、エチル硫酸イオン、PF₆⁻、BF₄⁻、ClO₄⁻、トリス（ハロゲノアルキルスルホニル）メチドアニオン（例えば、(CF₃SO₂)₃C⁻）、ジ（ハロゲノアルキルスルホニル）イミドアニオン（例えば (CF₃SO₂)₂N⁻）、テトラシアノボレートアニオン、下記式Aで表されるアニオンなどが挙げられる。

[0046] 式A

[化20]



M¹は遷移金属を表し、nは1～2の整数を表し、R^{A1}～R^{A8}は、それぞれ独立して、水素原子または置換基を表す。

遷移金属としては、Cu、Co、Ni、Fe、Pd、Pt、Ti、V、Zn、Ru、Rh、Zrなどの遷移金属が挙げられ、Cu、Co、Ni、Fe、PdおよびPtが好ましく、CuおよびNiがより好ましい。置換基としては、上述した式(5)のG^AおよびG^Bで説明した置換基が挙げられる。式Aの詳細については、特開2015-40895号公報の段落番号0030～0050を参照でき、この内容は本明細書に組み込まれる。

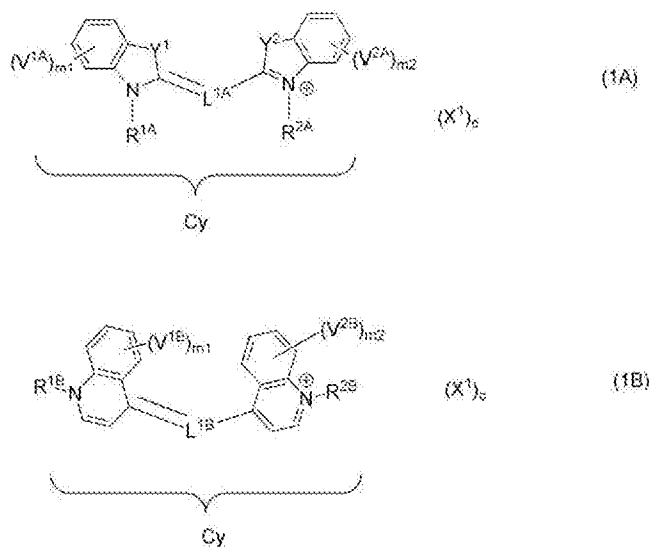
[0047] 式(A)において、式中のC_yで表される部位がアニオン部である場合、X¹はカチオンを表し、cは電荷のバランスを取るために必要な数を表す。カチオンとしては、アルカリ金属イオン(Li⁺、Na⁺、K⁺など)、アルカリ土類金属イオン(Mg²⁺、Ca²⁺、Ba²⁺、Sr²⁺など)、遷移金属イオン(Ag⁺、Fe²⁺、Co²⁺、Ni²⁺、Cu²⁺、Zn²⁺など)、その他の金属イオン(Al³⁺など)、アンモニウムイオン、トリエチルアンモニウムイオン、トリブチルアンモニウムイオン、ピリジニウムイオン、テトラブチルアンモニウムイオン、グアニジニウムイオン、テトラメチルグアニジニウムイオン、ジアザビスクロウンデセニウムなどが挙げられる。カチオンとしては、Na⁺、K⁺、Mg²⁺、Ca²⁺、Zn²⁺、ジアザビスクロウンデセニウムが好ましい。

式(A)において、式中のC_yで表される部位の電荷が分子内で中和されている場合、X¹は存在しない。すなわち、cは0である。

式(A)で表される化合物は、下記式(1A)または(1B)で表される

化合物であることが好ましく、下記式（１Ｂ）で表される化合物がより好ましい。

[化21]



式（１Ａ）および（１Ｂ）中、 R^{1A} 、 R^{2A} 、 R^{1B} および R^{2B} は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表し、

L^{1A} および L^{1B} は、それぞれ独立に奇数個のメチン基からなるメチン鎖を表し、

Y^1 および Y^2 は、各々独立に $-S-$ 、 $-O-$ 、 $-NR^{X1}-$ または $-CR^{X2}R^{X3}-$ を表し、

R^{X1} 、 R^{X2} および R^{X3} は、各々独立に水素原子またはアルキル基を表し、

V^{1A} 、 V^{2A} 、 V^{1B} および V^{2B} は、それぞれ独立に、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、 $-OR^{10}$ 、 $-COR^{11}$ 、 $-COOR^{12}$ 、 $-OCOR^{13}$ 、 $-NR^{14}R^{15}$ 、 $-NHCOR^{16}$ 、 $-CONR^{17}R^{18}$ 、 $-NHCONR^{19}R^{20}$ 、 $-NHCOOR^{21}$ 、 $-SR^{22}$ 、 $-SO_2R^{23}$ 、 $-SO_2OR^{24}$ 、 $-NH SO_2R^{25}$ または $-SO_2NR^{26}R^{27}$ を表し、 V^{1A} 、 V^{2A} 、 V^{1B} および V^{2B} は、縮合環を形成していてもよく、

$R^{10} \sim R^{27}$ は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルケニル基、ア

ルキニル基、アラルキル基、アリール基または複素環基を表し、

$-COOR^{12}$ の R^{12} が水素原子の場合および $-SO_2OR^{24}$ の R^{24} が水素原子の場合は、水素原子が解離しても、塩の状態であってもよく、

m_1 および m_2 は、それぞれ独立に 0～4 の整数を表し、

式中の C_y で表される部位がカチオン部である場合、 X^1 はアニオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中の C_y で表される部位がアニオン部である場合、 X^1 はカチオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中の C_y で表される部位の電荷が分子内で中和されている場合、 c は 0 である。

[0048] R^{1A} 、 R^{2A} 、 R^{1B} および R^{2B} が表す基は、式 (A) の R^1 および R^2 で説明したアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基およびアリール基と同義であり、好ましい範囲も同様である。これらの基は無置換であってもよく、置換基を有していてもよい。置換基としては、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、カルボキシル基、スルホ基、アルコキシ基、アミノ基等が挙げられ、カルボキシル基およびスルホ基が好ましく、スルホ基が特に好ましい。カルボキシル基およびスルホ基は、水素原子が解離していてもよく、塩の状態であってもよい。

R^{1A} 、 R^{2A} 、 R^{1B} および R^{2B} がアルキル基を表す場合は、直鎖のアルキル基であることがより好ましい。

Y^1 および Y^2 は、各々独立に $-S-$ 、 $-O-$ 、 $-NR^{X1}-$ または $-CR^{X2}R^{X3}-$ を表し、 $-NR^{X1}-$ が好ましい。

R^{X1} 、 R^{X2} および R^{X3} は、各々独立に水素原子またはアルキル基を表し、アルキル基が好ましい。アルキル基の炭素数は、1～10 が好ましく、1～5 がより好ましく、1～3 が特に好ましい。アルキル基は直鎖、分岐、環状のいずれでもよいが、直鎖または分岐が好ましく、直鎖が特に好ましい。アルキル基は、メチル基またはエチル基が特に好ましい。

L^{1A} および L^{1B} は、式 (A) の L^1 と同義であり、好ましい範囲も同様である。

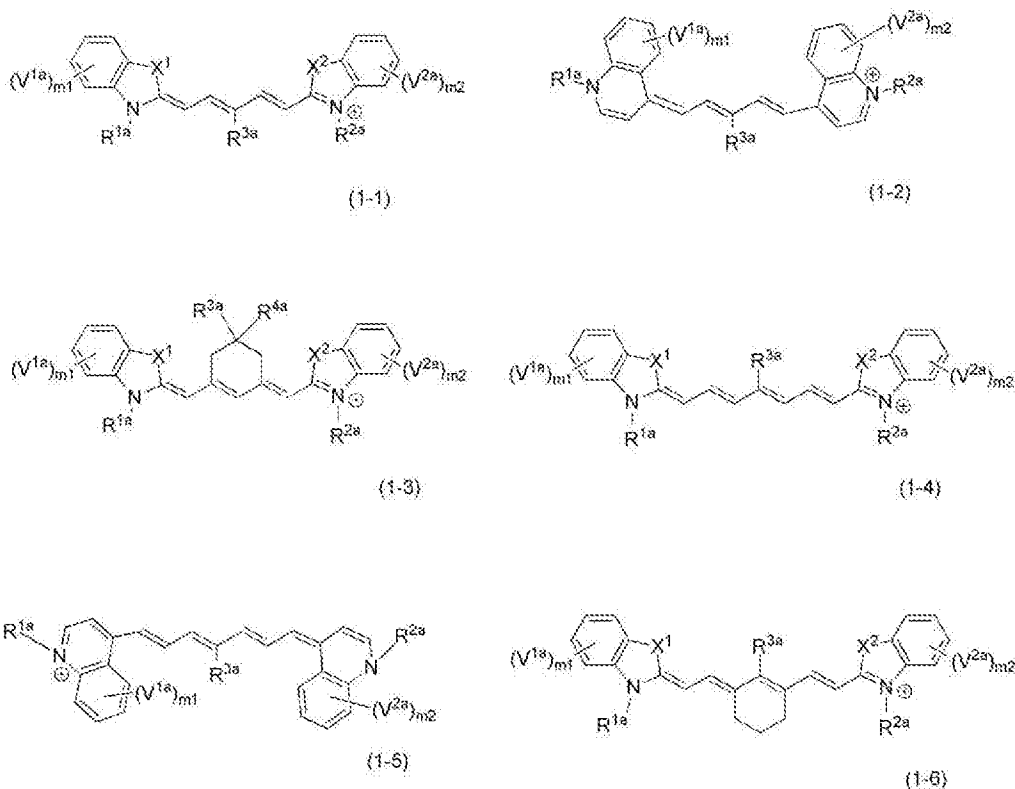
V^{1A} 、 V^{2A} 、 V^{1B} および V^{2B} が表す基は、式（A）の Z^1 および Z^2 の含窒素複素環が有してもよい置換基で説明した範囲と同義であり、好ましい範囲も同様である。

m_1 および m_2 は、それぞれ独立に 0～4 の整数を表し、0～2 の整数が好ましい。

X^1 が表すアニオンおよびカチオンは、式（A）の X^1 で説明した範囲と同義であり、好ましい範囲も同様である。

[0049] 式（A）で表される化合物は、下記式（1-1）～（1-6）で表される化合物が好ましい。

[化22]



[0050] 式（1-1）～（1-6）中、 R^{1a} および R^{2a} は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表し、

X^1 および X^2 は、各々独立に $-S-$ 、 $-O-$ 、 $-NR^{X1}-$ または $-CR^{X2}R^{X3}-$ を表し、

R^{X1} 、 R^{X2} および R^{X3} は、各々独立に水素原子またはアルキル基を表し、

R^{3a} 、 R^{4a} 、 V^{1a} および V^{2a} は、それぞれ独立に、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロアリール基、 $-OR^{10}$ 、 $-COR^{11}$ 、 $-COOR^{12}$ 、 $-OCOR^{13}$ 、 $-NR^{14}R^{15}$ 、 $-NHCOR^{16}$ 、 $-CONR^{17}R^{18}$ 、 $-NHCONR^{19}R^{20}$ 、 $-NHCOOR^{21}$ 、 $-SR^{22}$ 、 $-SO_2R^{23}$ 、 $-SO_2OR^{24}$ 、 $-NHSO_2R^{25}$ または $-SO_2NR^{26}R^{27}$ を表し、 V^{1a} および V^{2a} は、縮合環を形成していてもよく、

$R^{10} \sim R^{27}$ は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基、アリール基または複素環基を表し、 $-COOR^{12}$ の R^{12} が水素原子の場合および $-SO_2OR^{24}$ の R^{24} が水素原子の場合は、水素原子が解離しても、塩の状態であってもよく、

m_1 および m_2 は、それぞれ独立に 0～4 の整数を表す。

[0051] R^{1a} および R^{2a} が表す基は、式(1A)の R^1 および R^2 と同義であり、好ましい範囲も同様である。 R^{1a} および R^{2a} がアルキル基を表す場合は、直鎖のアルキル基であることがより好ましい。

X^1 および X^2 は、式(1A)の X^1 および X^2 と同義であり、好ましい範囲も同様である。

R^{3a} および R^{4a} は、式(A)で説明した、 L^1 が有してもよい置換基で説明した範囲と同義であり、好ましい範囲も同様である。

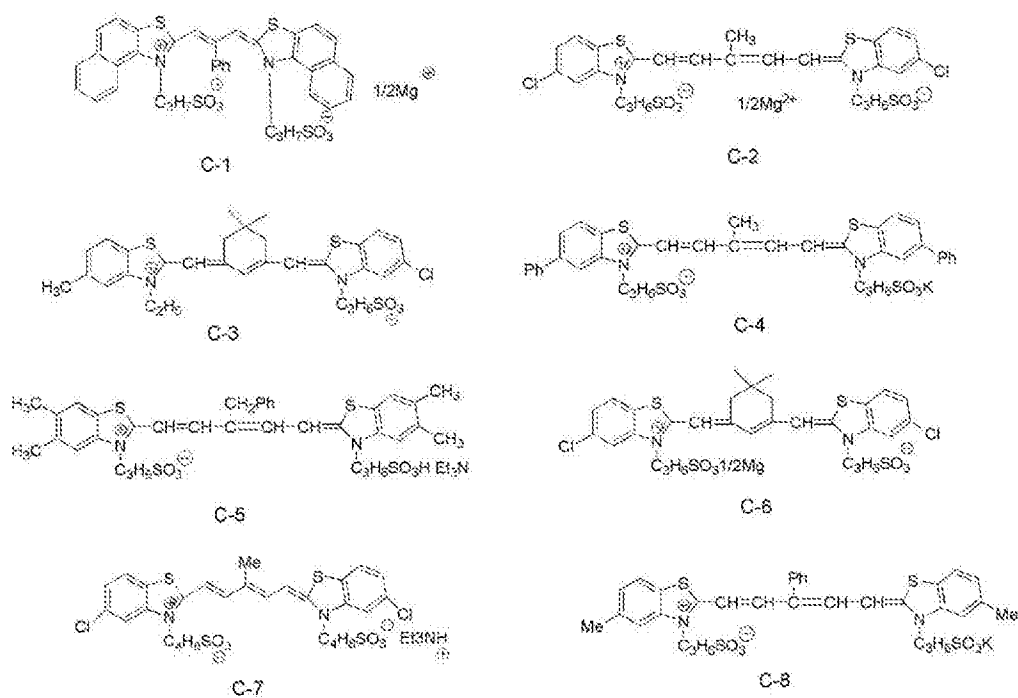
V^{1a} および V^{2a} が表す基は、式(A)で説明した、含窒素複素環及びそれに縮合している環が有してもよい置換基で説明した範囲と同義であり、好ましい範囲も同様である。

m_1 および m_2 は、それぞれ独立に 0～4 を表し、0～2 が好ましい。

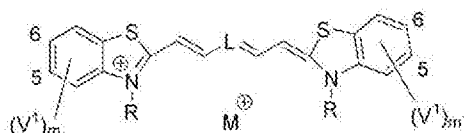
[0052] 式(A)で表される化合物の具体例について、以下に示す。なお、以下の表中、Meはメチル基を表し、Etはエチル基を表し、Buはブチル基を表し、Bnはベンジル基を表し、Phはフェニル基を表し、PRSは $C_3H_6SO^3$ -を表し、BUSは $C_4H_9SO^3$ -を表す。また、表中の構造式に付記した数値は、 V^1 、 V^2 の結合位置を表す。また、表1のLは、構造式中における連結状態

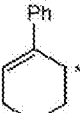
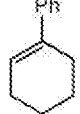
を表し、「*」で単結合と連結し、「**」で二重結合と連結する。

[化23]

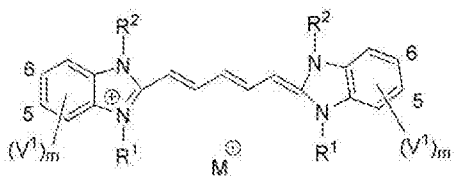


[表1]



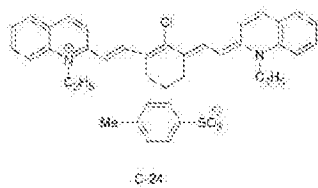
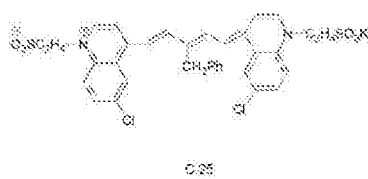
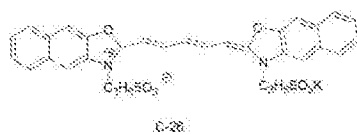
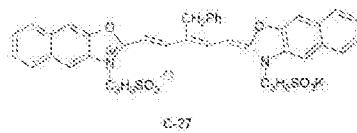
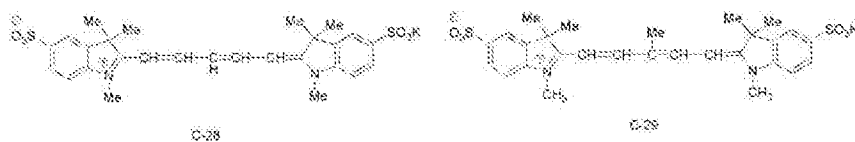
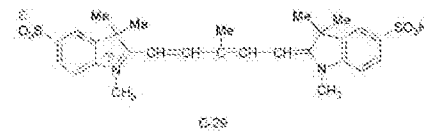
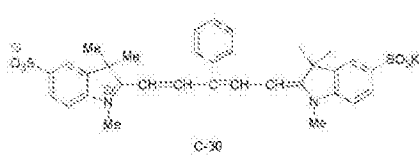
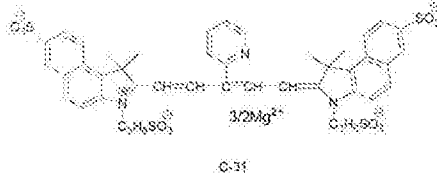
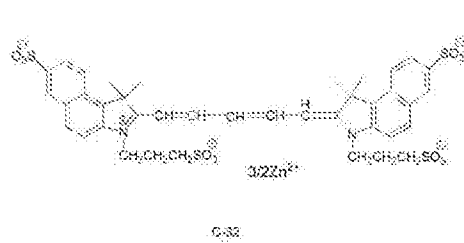
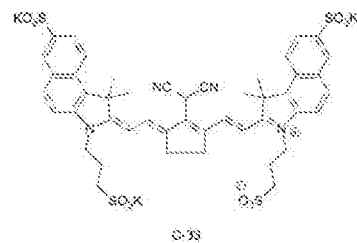
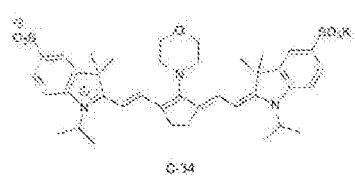
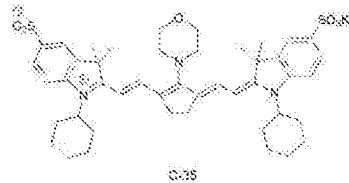
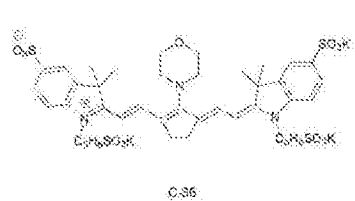
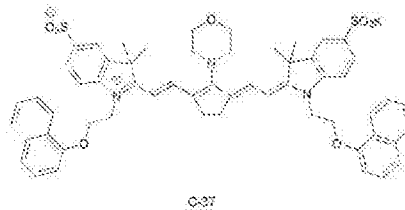
化合物No.	R	L	V ¹	m	M
C-9	PRS	*  **	5-Cl	1	K
C-10	PRS	*  **	5-Cl	1	K
C-11	PRS	*  **	6-Cl	1	K
C-12	BUS	*  **	5-COOH	1	K
C-13	PRS	*  **	5-Cl	1	Na
C-14	PRS	*  **	5-Cl	1	1/2Mg

[表2]

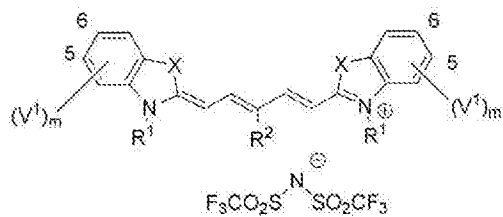


化合物No.	R^1	R^2	V^1	m	M
C-15	PRS	Et	5:Cl 6:Cl	2	Na
C-16	PRS	Me	5:Cl 6:Cl	2	K
C-17	BUS	Et	5:Cl 6:Cl	2	K
C-18	BUS	CF_3CH_2	5:Cl 6:Cl	2	$1/2Ca$
C-19	PRS	Et	5:Cl 6:Cl	2	K
C-20	PRS	Et	5:Cl 6:Cl	2	$1/2Mg$
C-21	BUS	Et	5:Cl 6:Cl	2	Na
C-22	PRS	Me	5:Cl 6:Cl	2	
C-23	PRS		5:Cl 6:Cl	2	Na

[化24]

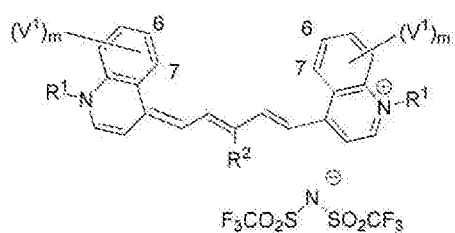


[表3]



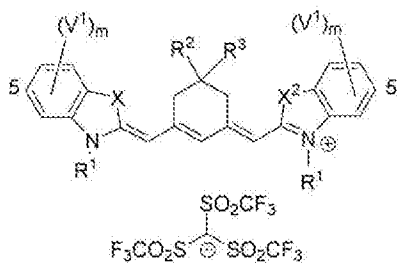
化合物No.	X	R ¹	R ²	V ¹	m
S-1	S	Et	H	-	0
S-2	O	Et	Me	-	0
S-3	N-Et	Et	H	5:Cl 6:Cl	2
S-4	S	n-Bu	Bn	5:Cl	1

[表4]



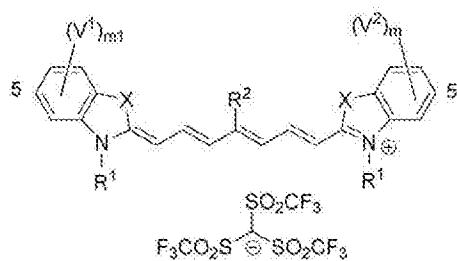
化合物No.	R ¹	R ²	V ¹	m
S-5	Et	H	-	0
S-6	Et	Me	-	0
S-7	Et	Bn	6:Cl 7:Cl	2
S-8	n-Bu	Bn	6:Cl	1

[表5]



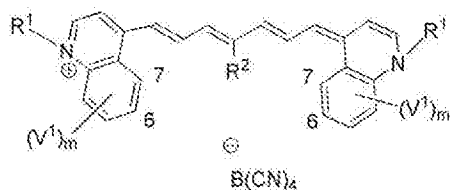
化合物No.	X	R ¹	R ²	R ³	V ¹	m
S-9	S	Et	H	H	-	0
S-10	O	Et	H	Me	-	0
S-11	S	Et	Me	Me	5:MeO	1
S-12	S	n-Bu	H	Ph	5:Cl	1

[表6]



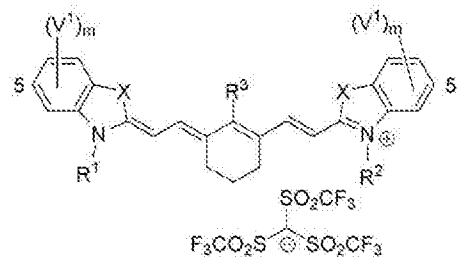
化合物No.	X	R ¹	R ²	V ¹	m1	V ²	m2
S-13	S	Et	H	-	0	-	0
S-14	O	Et	H	5:Cl	1	-	0
S-15	S	Et	Me	5:MeO	1	5:MeO	1
S-16	S	n-Bu	Bn	5:Cl	1	5:Cl	1

[表7]



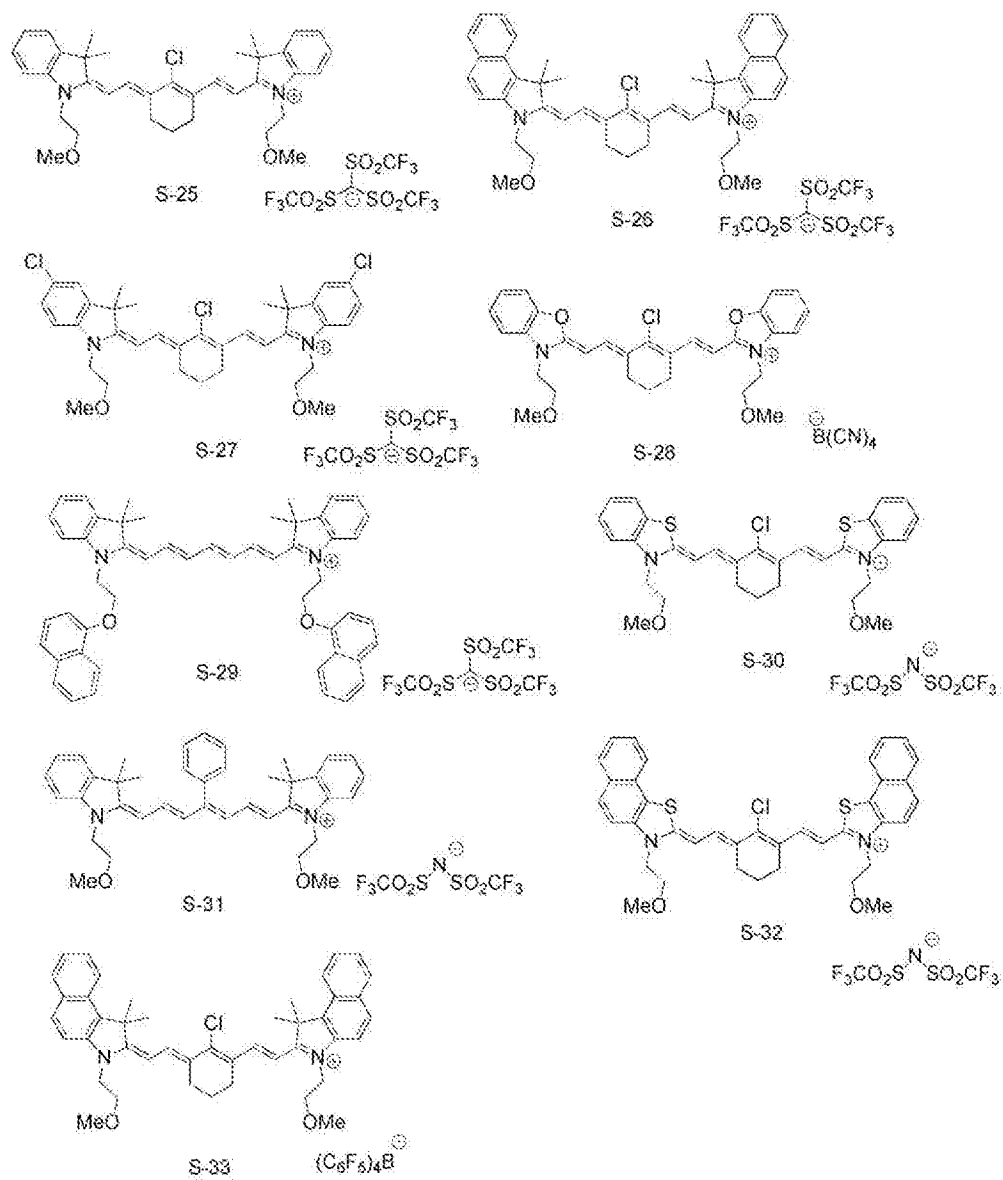
化合物No.	R ¹	R ²	V ¹	m
S-17	Et	H	-	0
S-18	Et	Me	-	0
S-19	Et	Bn	6:Cl 7:Cl	2
S-20	n-Bu	Bn	6:Cl	1

[表8]

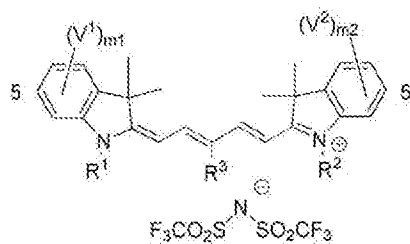


化合物No.	X	R ¹	R ²	R ³	V ¹	m
S-21	S	Et	Et	H	-	0
S-22	O	Et	Et	Cl	-	0
S-23	S	n-Bu	n-Bu	H	5:MeO	1
S-24	S	Et	Et	Ph	5:Cl	1

[化25]

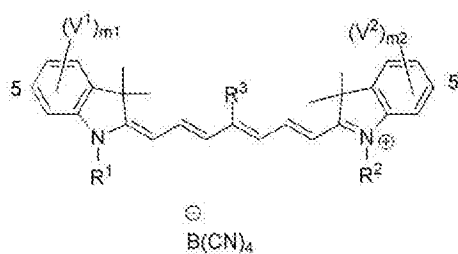


[表9]



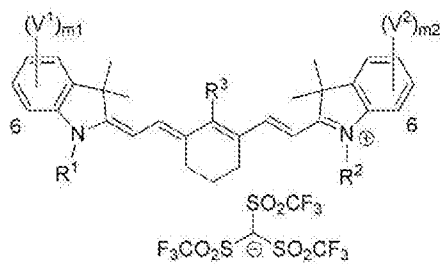
化合物No.	R¹	R²	R³	V¹	m1	V²	m2
I-1	Et	Et	H	-	0	-	0
I-2	CH₂CH₂OMe	CH₂CH₂OMe	H	-	0	-	0
I-3							
I-4	Et	Et	Me	5-Cl	1	5-Cl	1

[表10]



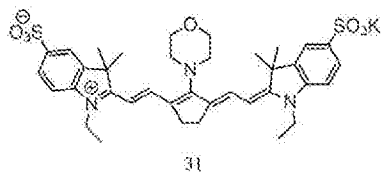
化合物No.	R¹	R²	R³	V¹	m1	V²	m2
I-5	Et	Et	H	-	0	-	0
I-6	CH₂CH₂OMe	CH₂CH₂OMe	H	-	0	-	0
I-7							
I-8	Et	Et	Me	5-Cl	1	5-Cl	1

[表11]

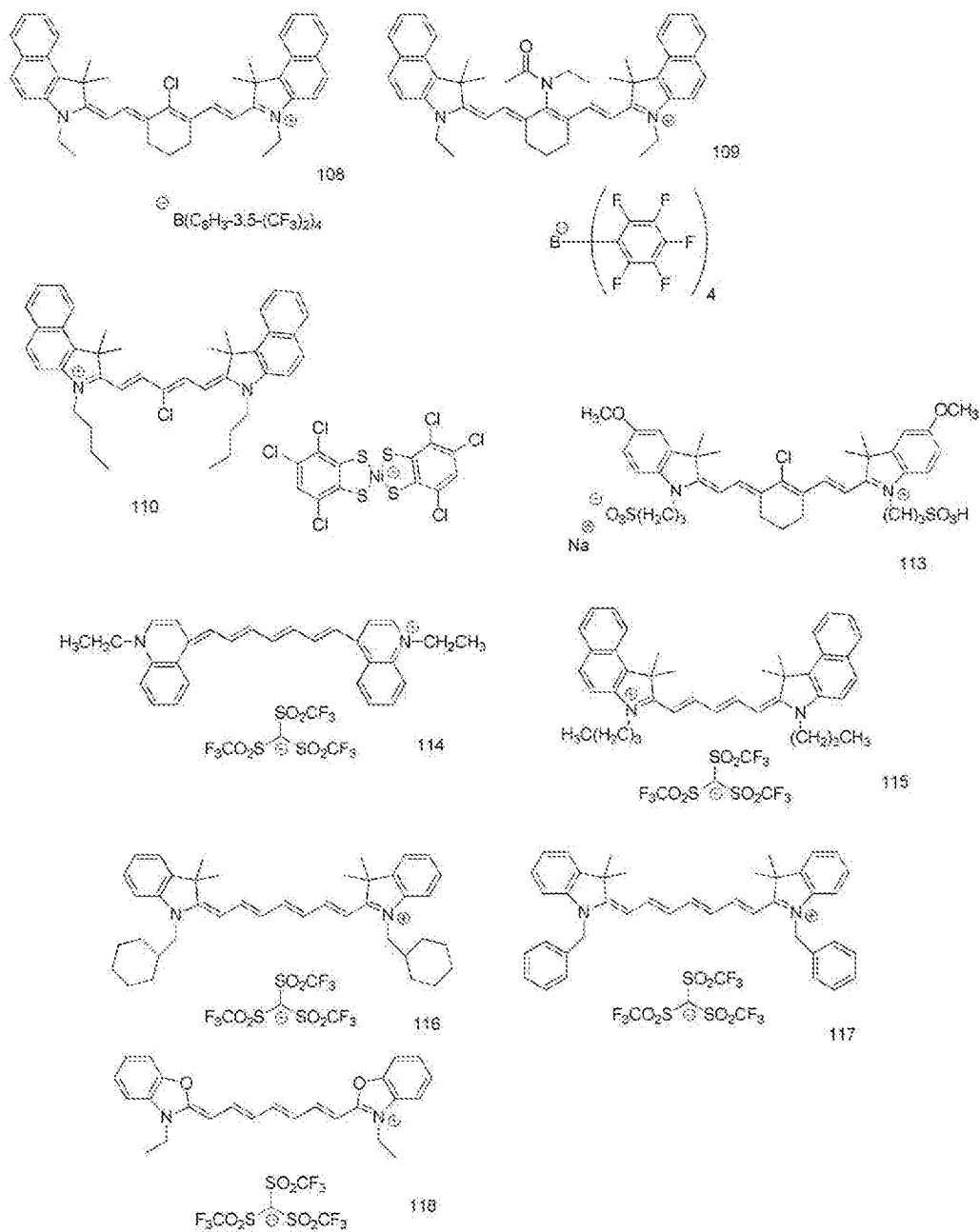


化合物No.	R ¹	R ²	R ³	V ¹	m1	V ²	m2
I-9	Et	Et	H	-	0	-	0
I-10	CH ₂ CH ₂ OMe	CH ₂ CH ₂ OMe	H	-	0	-	0
I-11							
I-12	Et	Et	Cl	6-MeO	1	6-MeO	1

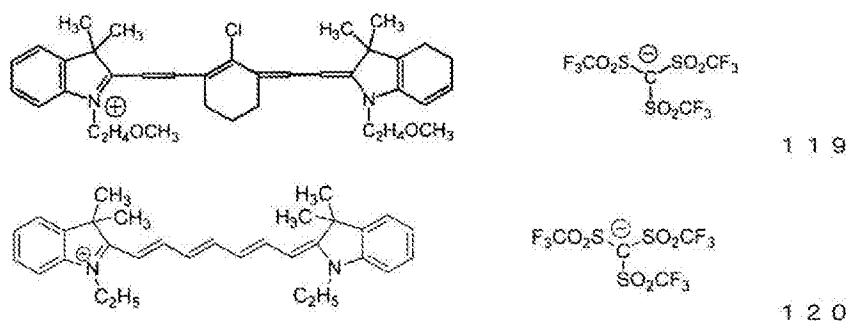
[化26]



[化27]



[化28]

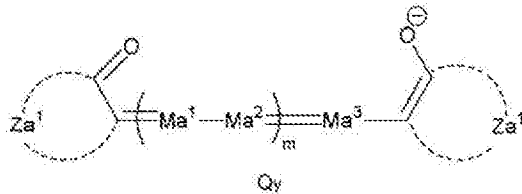


[0053] (オキソノール色素)

本発明において、オキソノール色素は、下記式 (O x) で表される化合物が好ましい。

式 (O x)

[化29]



式中、Z a¹は酸性核を形成する原子団を表し、M a¹、M a²およびM a³は各々独立にメチン基を表し、mは0～3の整数を表し、Qは電荷を中和するイオンを表し、yは電荷の中和に必要な数を表す。

[0054] Z a¹は酸性核を形成する原子団を表わす。

酸性核は、James 編、The Theory of the Photographic Process、第4版、マクミラン社、1977年、第198頁により定義される。具体的には、置換基によって置換されていても良い以下の酸性核である。例えば、ピラゾール-5-オン、ピラゾリジン-3, 5-ジオン、イミダゾリン-5-オン、ヒダントイン、2または4-チオヒダントイン、2-イミノオキサゾリジン-4-オン、2-オキサゾリン-5-オン、2-チオオキサゾリン-2, 4-ジオン、イソローダニン、ローダニン、5, 6員の炭素環（例えばインダン-1, 3-ジオン）、チオフェン-3-オン、チオフェン-3-オン-1, 1-ジオキシド、インドリン-2-オン、インドリン-3-オン、2-オキソインダゾリウム、5, 7-ジオキソ-6, 7-ジヒドロチアゾロ〔3, 2-a〕ピリミジン、3, 4-ジヒドロイソキノリン-4-オン、1, 3-ジオキサン-4, 6-ジオン、バルビツール酸、2-チオバルビツール酸、クマリン-2, 4-ジオン、インダゾリン-2-オン、ピリド〔1, 2-a〕ピリミジン-1, 3-ジオン、ピラゾロ〔1, 5-b〕キナゾロン、ピラゾロピリドンなどの核が

挙げられ、好ましくは、ピラゾール-5-オン、バルビツール酸、2-チオバルビツール酸、1,3-ジオキササン-4,6-ジオン（例えば、メルドラム酸）である。より好ましくは1,3-ジオキササン-4,6-ジオンである。

Z a¹の酸性核に置換する置換基は、上述した置換基T群で説明した置換基が挙げられる。

[0055] M a¹、M a²およびM a³は各々独立にメチン基を表す。

メチン基は、置換基を有していてもよく、無置換であってもよい。置換基としては、上述した式(A)のシアニン色素のメチン基が有してもよい置換基が挙げられる。

M a¹、M a²およびM a³は、好ましくは、無置換のメチン基、または炭素数1～5のアルキル基、炭素数1～5のアルコキシ基、アリール基、ヘテロアリール基、またはハロゲン原子で置換されたメチン基である。

[0056] mは0～3の整数を表し、2または3が好ましい。

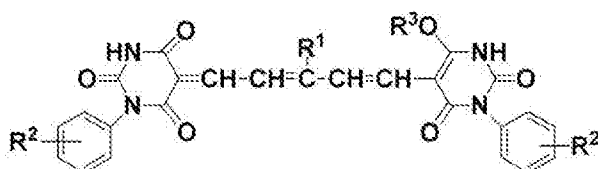
[0057] Qは電荷を中和するイオンを表わし、yは電荷の中和に必要な数を表わす。ある化合物が陽イオン、陰イオンであるか、あるいは正味のイオン電荷を有するか否かは、その化合物の置換基に依存する。Qで表されるイオンは、対する色素分子の電荷に応じて、陽イオンを表す場合と、陰イオンを表す場合があり、また、色素分子が無電荷の場合には、Qは存在しない。Qとして表されるイオンには特に制限は無く、無機化合物よりなるイオンであっても、有機化合物よりなるイオンであっても構わない。また、Qとして表されるイオンの電荷は1価であっても多価であっても構わない。Qとして表される陽イオンとしては、例えばナトリウムイオン、カリウムイオンのような金属イオン、4級アンモニウムイオン、オキソニウムイオン、スルホニウムイオン、ホスホニウムイオン、セレノニウムイオン、ヨードニウムイオンなどのオニウムイオン、水素イオンが挙げられる。一方、Qとして表される陰イオンとしては、例えば塩化物イオン、臭化物イオン、フッ化物イオンのようなハロゲン陰イオン、硫酸イオン、リン酸イオン、リン酸水素イオンなどのヘ

テロポリ酸イオン、琥珀酸イオン、マレイン酸イオン、フマル酸イオン、芳香族ジスルホン酸イオンのような有機多価陰イオン、四フッ化ホウ酸イオン、六フッ化リン酸イオンが挙げられる。Qで表される陽イオンとしては好ましくは、水素イオン、金属イオン、オニウムイオンである。Qが水素イオンのときは中性のフリー体を表す。

[0058] 式(〇x)で表されるオキシノール色素の詳細については、特開2006-001875号公報の段落番号0039～0066の記載を参酌でき、この内容は本明細書に組み込まれることとする。

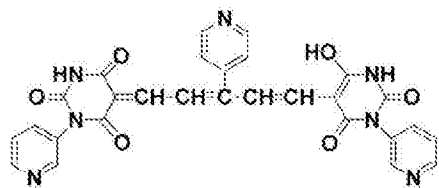
式(〇x)で表されるオキシノール色素の具体例としては、例えば以下の化合物が挙げられる。なお、以下の表中、Etはエチル基を表し、Acはアセチル基を表し、Phはフェニル基を表し、Pyは、ピリジル基を表す。

[0059] [表12]

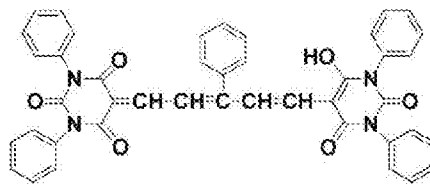


化合物No.	R ¹	R ²	R ³
O-1	H	3-NHAc	H
O-2	CH ₃	H	H
O-3	CH ₃	H	K
O-4	CH ₃	3-NHAc	H
O-5	CH ₃	3-CONH ₂	Na
O-6	CH ₃	3-SO ₃ K	H
O-7	Ph	H	H
O-8	Ph	4-CONH ₂	K
O-9	Ph	3-CONH ₂	H
O-10	Ph	3-NHAc	H
O-11	Ph	4-NHAc	Ca
O-12	Ph	3-COOH	H
O-13	Py	3-NHAc	H
O-14	Py	3-NHCOEt	H
O-15	Py	4-CONH ₂	NHET ₂
O-16	Py	4-COOH	H

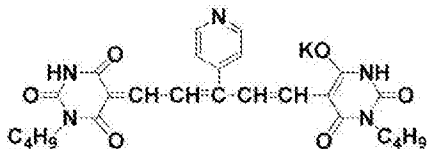
[化30]



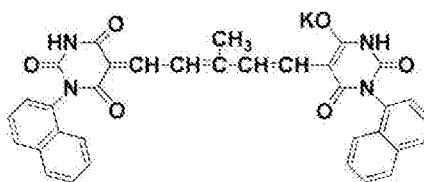
O-17



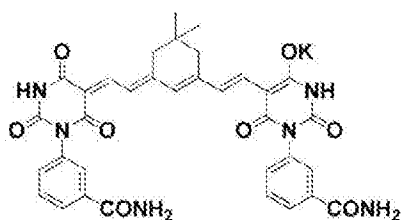
O-18



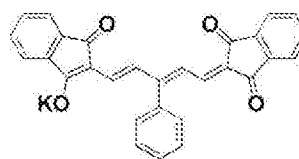
O-19



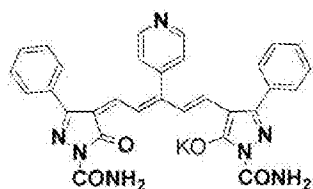
O-20



O-21



O-22



O-23

[0060] 本発明の赤外線吸収組成物は、赤外線吸収剤として、メチン色素以外の化合物を含有することができる。例えば、ピロロピロール化合物、フタロシアニン化合物、ナフタロシアニン化合物、クアテリレン化合物、ジイモニウム化合物、ジチオール化合物、トリアリールメタン化合物、ピロメテン化合物、アゾメチン化合物、アントラキノン化合物及びジベンゾフラノン化合物などが挙げられる。

本発明において、赤外線吸収剤の全質量中における、メチン色素以外の化合物の含有量は、20質量%以下であることが好ましく、10質量%以下であることがより好ましく、5質量%以下であることが更に好ましい。また、本発明の赤外線吸収組成物は、メチン色素以外の赤外線吸収剤を含有しない態様とすることもできる。

[0061] <<有彩色着色剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、有彩色着色剤を含有することができる。本発明において、「有彩色着色剤」とは、白色着色剤および黒色着色剤以外の着色剤を意味する。有彩色着色剤は、波長400nm以上650nm未満の範囲に吸収極大を有する着色剤が好ましい。

[0062] 本発明において、有彩色着色剤は、顔料であってもよく、染料であってもよい。好ましくは顔料である。

顔料は、平均粒径（ r ）が、好ましくは $20\text{ nm} \leq r \leq 300\text{ nm}$ 、より好ましくは $25\text{ nm} \leq r \leq 250\text{ nm}$ 、特に好ましくは $30\text{ nm} \leq r \leq 200\text{ nm}$ を満たすことが好ましい。ここでいう「平均粒径」とは、顔料の一次粒子が集合した二次粒子についての平均粒径を意味する。

また、使用しうる顔料の二次粒子の粒径分布（以下、単に「粒径分布」ともいう。）は、（平均粒径 ± 100 ）nmに入る二次粒子が全体の70質量%以上、好ましくは80質量%以上であることが好ましい。なお、二次粒子の粒径分布は、散乱強度分布を用いて測定することができる。

なお、一次粒子の平均粒径は、走査型電子顕微鏡（SEM）あるいは透過型電子顕微鏡（TEM）で観察し、粒子が凝集していない部分で粒子サイズを100個計測し、平均値を算出することによって求めることができる。

[0063] 顔料は、有機顔料であることが好ましく、以下の有機顔料を挙げることができる。但し本発明は、これらに限定されない。

カラーインデックス（C. I.）Pigment Yellow 1, 2, 3, 4, 5, 6, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 20, 24, 31, 32, 34, 35, 35:1, 36, 36:1, 37, 37:1, 40, 42, 43, 53, 55, 60, 61, 62, 63, 65, 73, 74, 77, 81, 83, 86, 93, 94, 95, 97, 98, 100, 101, 104, 106, 108, 109, 110, 113, 114, 115, 116, 117, 118, 119, 120, 123, 125, 126, 127, 128, 129, 137, 138, 139, 147,

148, 150, 151, 152, 153, 154, 155, 156, 161, 162, 164, 166, 167, 168, 169, 170, 171, 172, 173, 174, 175, 176, 177, 179, 180, 181, 182, 185, 187, 188, 193, 194, 199, 213, 214等（以上、黄色顔料）、

C. I. Pigment Orange 2, 5, 13, 16, 17:1, 31, 34, 36, 38, 43, 46, 48, 49, 51, 52, 55, 59, 60, 61, 62, 64, 71, 73等（以上、オレンジ色顔料）、

C. I. Pigment Red 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 9, 10, 14, 17, 22, 23, 31, 38, 41, 48:1, 48:2, 48:3, 48:4, 49, 49:1, 49:2, 52:1, 52:2, 53:1, 57:1, 60:1, 63:1, 66, 67, 81:1, 81:2, 81:3, 83, 88, 90, 105, 112, 119, 122, 123, 144, 146, 149, 150, 155, 166, 168, 169, 170, 171, 172, 175, 176, 177, 178, 179, 184, 185, 187, 188, 190, 200, 202, 206, 207, 208, 209, 210, 216, 220, 224, 226, 242, 246, 254, 255, 264, 270, 272, 279等（以上、赤色顔料）、

C. I. Pigment Green 7, 10, 36, 37, 58, 59等（以上、緑色顔料）、

C. I. Pigment Violet 1, 19, 23, 27, 32, 37, 42等（以上、紫色顔料）、

C. I. Pigment Blue 1, 2, 15, 15:1, 15:2, 15:3, 15:4, 15:6, 16, 22, 60, 64, 66, 79, 80等（以上、青色顔料）、

これら有機顔料は、単独若しくは種々組合せて用いることができる。

[0064] 染料としては特に制限はなく、公知の染料が使用できる。化学構造としては、ピラゾールアゾ系、アニリノアゾ系、トリアリールメタン系、アントラ

キノン系、アゾメチン系、アントラピリドン系、ベンジリデン系、オキソノール系、ピラゾロトリアゾールアゾ系、ピリドンアゾ系、シアニン系、フェノチアジン系、ピロロピラゾールアゾメチン系、キサントレン系、フタロシアニン系、ベンゾピラン系、インジゴ系、ピロメテン系等の染料が使用できる。また、これらの染料の多量体を用いてもよい。また、特開2015-028144号公報、特開2015-34966号公報に記載の染料を用いることもできる。

[0065] また、染料としては、酸性染料及び／又はその誘導体が好適に使用できる場合がある。

その他、直接染料、塩基性染料、媒染染料、酸性媒染染料、アゾイック染料、分散染料、油溶染料、食品染料、及び／又は、これらの誘導体等も有用に使用することができる。

[0066] 以下に酸性染料の具体例を挙げるが、これらに限定されない。例えば、以下の染料および、これらの染料の誘導体が挙げられる。

Acid alizarin violet N、

Acid blue 1, 7, 9, 15, 18, 23, 25, 27, 29, 40~45, 62, 70, 74, 80, 83, 86, 87, 90, 92, 103, 112, 113, 120, 129, 138, 147, 158, 171, 182, 192, 243, 324:1、

Acid chrome violet K、

Acid Fuchsin; acid green 1, 3, 5, 9, 16, 25, 27, 50、

Acid orange 6, 7, 8, 10, 12, 50, 51, 52, 56, 63, 74, 95、

Acid red 1, 4, 8, 14, 17, 18, 26, 27, 29, 31, 34, 35, 37, 42, 44, 50, 51, 52, 57, 66, 73, 80, 87, 88, 91, 92, 94, 97, 103, 111, 114, 129, 133, 134, 138, 143, 145, 150, 151, 1

58, 176, 183, 198, 211, 215, 216, 217, 249
, 252, 257, 260, 266, 274、

Acid violet 6B, 7, 9, 17, 19、

Acid yellow 1, 3, 7, 9, 11, 17, 23, 25, 2
9, 34, 36, 42, 54, 72, 73, 76, 79, 98, 99, 11
1, 112, 114, 116, 184, 243、

Food Yellow 3

[0067] また、上記以外の、アゾ系、キサンテン系、フタロシアニン系の酸性染料も好ましく、C. I. Solvent Blue 44、38; C. I. Solvent orange 45; Rhodamine B、Rhodamine 110等の酸性染料及びこれらの染料の誘導体も好ましく用いられる。

なかでも、染料としては、トリアリールメタン系、アントラキノ系、アゾメチン系、ベンジリデン系、オキソノール系、シアニン系、フェノチアジン系、ピロロピラゾールアゾメチン系、キサンテン系、フタロシアニン系、ベンゾピラン系、インジゴ系、ピラゾールアゾ系、アニリノアゾ系、ピラゾロトリアゾールアゾ系、ピリドンアゾ系、アントラピリドン系、ピロメテン系から選ばれる着色剤であることが好ましい。

さらに、顔料と染料を組み合わせ使用してもよい。

[0068] 本発明の赤外線吸収組成物が、有彩色着色剤を含有する場合、有彩色着色剤の含有量は、本発明の赤外線吸収組成物の全固形分中0.1～70質量%とすることが好ましい。下限は、0.5質量%以上が好ましく、1.0質量%以上がより好ましい。上限は、60質量%以下が好ましく、50質量%以下がより好ましい。

有彩色着色剤の含有量は、赤外線吸収剤100質量部に対し、10～1000質量部が好ましく、50～800質量部がより好ましい。

また、有彩色着色剤と赤外線吸収剤との合計量は、本発明の赤外線吸収組成物の全固形分中1～80質量%とすることが好ましい。下限は、5質量%

以上が好ましく、10質量%以上がより好ましい。上限は、70質量%以下が好ましく、60質量%以下がより好ましい。

本発明の赤外線吸収組成物が、有彩色着色剤を2種以上含む場合、その合計量が上記範囲内であることが好ましい。

[0069] <<樹脂>>

本発明の赤外線吸収組成物は、樹脂を含有することができる。樹脂は、例えば、赤外線吸収剤や有彩色着色剤などを組成物中で分散させる用途、バインダーの用途で配合される。なお、主に赤外線吸収剤や有彩色着色剤などを分散させるために用いられる樹脂を分散剤ともいう。ただし、樹脂のこのような用途は一例であって、このような用途以外の目的で使用することもできる。

[0070] 樹脂の重量平均分子量(Mw)は、2,000~2,000,000が好ましい。上限は、1,000,000以下が好ましく、500,000以下がより好ましい。下限は、3,000以上が好ましく、5,000以上がより好ましい。

[0071] 樹脂の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分の10~80質量%であることが好ましく、20~60質量%であることがより好ましい。赤外線吸収組成物は、樹脂を、1種のみを含んでいてもよいし、2種以上含んでいてもよい。2種以上含む場合は、その合計量が上記範囲となることが好ましい。

[0072] (分散剤)

本発明の赤外線吸収組成物は、樹脂として分散剤を含有することができる。分散剤としては、高分子分散剤〔例えば、アミン基を有する樹脂(ポリアミドアミンとその塩など)、オリゴイミン系樹脂、ポリカルボン酸とその塩、高分子量不飽和酸エステル、変性ポリウレタン、変性ポリエステル、変性ポリ(メタ)アクリレート、(メタ)アクリル系共重合体、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物〕等を挙げることができる。

高分子分散剤は、その構造から更に直鎖状高分子、末端変性型高分子、グラフト型高分子、ブロック型高分子に分類することができる。

また、高分子分散剤としては、酸価が60mg KOH/g以上（より好ましくは、酸価60mg KOH/g以上、300mg KOH/g以下）の樹脂も好適に挙げることができる。

[0073] 末端変性型高分子としては、例えば、特開平3-112992号公報、特表2003-533455号公報等に記載の末端にりん酸基を有する高分子、特開2002-273191号公報等に記載の末端にスルホン酸基を有する高分子、特開平9-77994号公報等に記載の有機色素の部分骨格や複素環を有する高分子などが挙げられる。また、特開2007-277514号公報に記載の高分子末端に2個以上の顔料表面へのアンカー部位（酸基、塩基性基、有機色素の部分骨格やヘテロ環等）を導入した高分子も分散安定性に優れ好ましい。

[0074] グラフト型高分子としては、例えば、特開昭54-37082号公報、特表平8-507960号公報、特開2009-258668号公報等に記載のポリ（低級アルキレンイミン）とポリエステルとの反応生成物、特開平9-169821号公報等に記載のポリアリルアミンとポリエステルとの反応生成物、特開平10-339949号公報、特開2004-37986号公報等に記載のマクロモノマーと窒素原子を含有する基を有するモノマーとの共重合体、特開2003-238837号公報、特開2008-9426号公報、特開2008-81732号公報等に記載の有機色素の部分骨格や複素環を有するグラフト型高分子、特開2010-106268号公報等に記載のマクロモノマーと酸基含有モノマーの共重合体などが挙げられる。

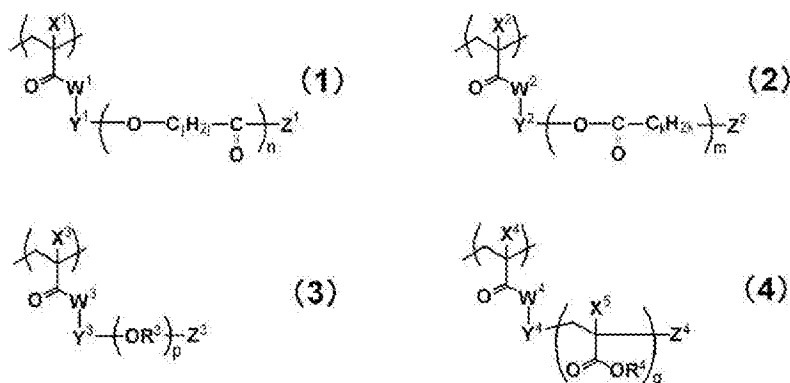
[0075] グラフト型高分子をラジカル重合で製造する際に用いるマクロモノマーとしては、公知のマクロモノマーを用いることができ、東亜合成（株）製のマクロモノマーAA-6（末端基がメタクリロイル基であるポリメタクリル酸メチル）、AS-6（末端基がメタクリロイル基であるポリスチレン）、AN-6S（末端基がメタクリロイル基であるスチレンとアクリロニトリルとの共重合体）、AB-6（末端基がメタクリロイル基であるポリアクリル酸ブチル）、（株）ダイセル製のプラクセルFM5（メタクリル酸2-ヒドロ

キシエチルの ε -カプロラクトン 5 モル当量付加品)、F A 1 0 L (アクリル酸 2-ヒドロキシエチルの ε -カプロラクトン 1 0 モル当量付加品)、及び特開平 2-2 7 2 0 0 9 号公報に記載のポリエステル系マクロモノマー等が挙げられる。これらの中でも、特に柔軟性且つ親溶剤性に優れるポリエステル系マクロモノマーが、顔料分散物の分散性、分散安定性、及び顔料分散物を用いた組成物が示す現像性の観点から特に好ましく、更に、特開平 2-2 7 2 0 0 9 号公報に記載のポリエステル系マクロモノマーで表されるポリエステル系マクロモノマーが最も好ましい。

ブロック型高分子としては、特開 2 0 0 3-4 9 1 1 0 号公報、特開 2 0 0 9-5 2 0 1 0 号公報等に記載のブロック型高分子が好ましい。

[0076] 樹脂は、下記式 (1) ~ 式 (4) のいずれかで表される繰り返し単位を含むグラフト共重合体を用いることもできる。

[0077] [化31]



[0078] X^1 、 X^2 、 X^3 、 X^4 、及び、 X^5 はそれぞれ独立に水素原子或いは 1 価の有機基を表す。水素原子または炭素数 1 ~ 12 のアルキル基が好ましく、水素原子またはメチル基がより好ましく、メチル基が特に好ましい。

W^1 、 W^2 、 W^3 、及び、 W^4 はそれぞれ独立に酸素原子または N H を表し、酸素原子が好ましい。

R^3 は、分岐若しくは直鎖のアルキレン基 (炭素数は 1 ~ 1 0 が好ましく、2 又は 3 であることがより好ましい) を表し、分散安定性の観点から、 $-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}(\text{CH}_3)-$ で表される基、又は、 $-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-$ で表さ

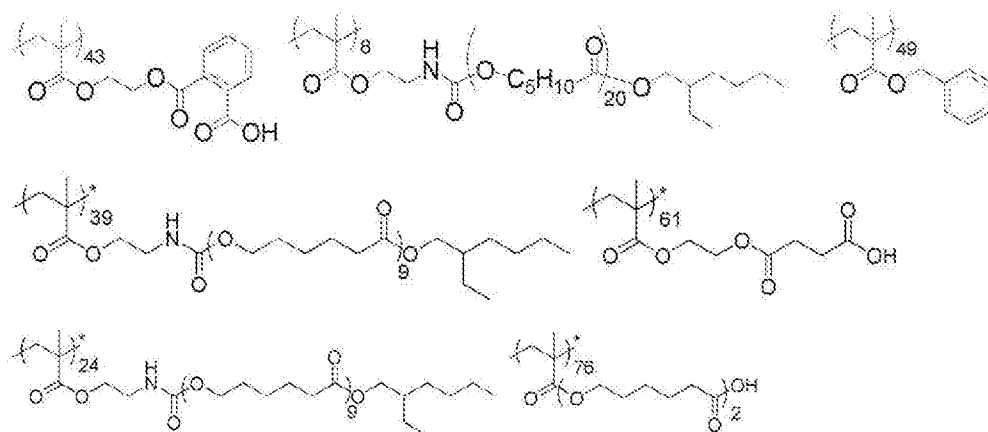
れる基が好ましい。

Y^1 、 Y^2 、 Y^3 、及び、 Y^4 はそれぞれ独立に 2 価の連結基であり、特に構造上制約されない。

上記グラフト共重合体については、特開 2012-255128 号公報の段落番号 0025～0069 の記載を参酌でき、本明細書には上記内容が組み込まれる。

上記グラフト共重合体の具体例としては、例えば、以下が挙げられる。また、特開 2012-255128 号公報の段落番号 0072～0094 に記載の樹脂を用いることができる。

[化32]

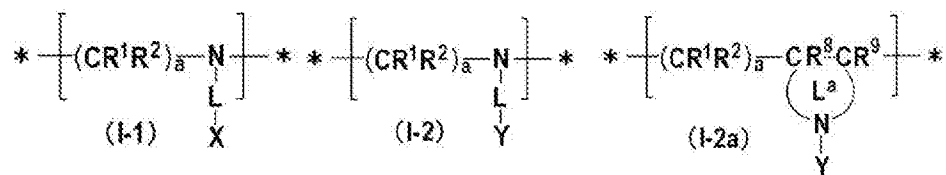


[0079] また、樹脂は、主鎖及び側鎖の少なくとも一方に窒素原子を含むオリゴミン系分散剤を用いることもできる。オリゴミン系分散剤としては、 pK_a 14 以下の官能基を有する部分構造 X を有する繰り返し単位と、原子数 40～100 の側鎖 Y を含む側鎖とを有し、かつ主鎖及び側鎖の少なくとも一方に塩基性窒素原子を有する樹脂が好ましい。塩基性窒素原子とは、塩基性を呈する窒素原子であれば特に制限はない。

オリゴミン系分散剤は、例えば、下記式 (1-1) で表される繰り返し単位と、式 (1-2) で表される繰り返し単位および／または式 (1-2a) で表される繰り返し単位とを含む分散剤などが挙げられる。

[0080]

[化33]



R^1 及び R^2 は、各々独立に、水素原子、ハロゲン原子又はアルキル基（炭素数1～6が好ましい）を表す。 a は、各々独立に、1～5の整数を表す。 $*$ は繰り返し単位間の連結部を表す。

R^8 及び R^9 は R^1 と同義の基である。

L は単結合、アルキレン基（炭素数1～6が好ましい）、アルケニレン基（炭素数2～6が好ましい）、アリーレン基（炭素数6～24が好ましい）、ヘテロアリーレン基（炭素数1～6が好ましい）、イミノ基（炭素数0～6が好ましい）、エーテル基、チオエーテル基、カルボニル基、またはこれらの組合せに係る連結基である。なかでも、単結合もしくは $-CR^5R^6-NR^7-$ （イミノ基が X もしくは Y の方になる）であることが好ましい。ここで、 R^5R^6 は各々独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基（炭素数1～6が好ましい）を表す。 R^7 は水素原子または炭素数1～6のアルキル基である。

L^a は CR^8CR^9 と N とともに環構造を形成する構造部位であり、 CR^8CR^9 の炭素原子と合わせて炭素数3～7の非芳香族複素環を形成する構造部位であることが好ましい。さらに好ましくは、 CR^8CR^9 の炭素原子及び N （窒素原子）を合わせて5～7員の非芳香族複素環を形成する構造部位であり、より好ましくは5員の非芳香族複素環を形成する構造部位であり、ピロリジンを形成する構造部位であることが特に好ましい。この構造部位はさらにアルキル基等の置換基を有していてもよい。

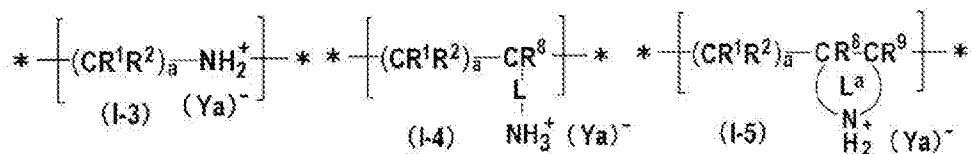
X は pK_a 14以下の官能基を有する基を表す。

Y は原子数40～10,000の側鎖を表す。

上記分散剤（オリゴイミン系分散剤）は、さらに式（1-3）、式（1-4）、および、式（1-5）で表される繰り返し単位から選ばれる1種以上を共重合成分として含有していてもよい。上記分散剤が、このような繰り返し

し単位を含むことで、分散性能を更に向上させることができる。

[0081] [化34]



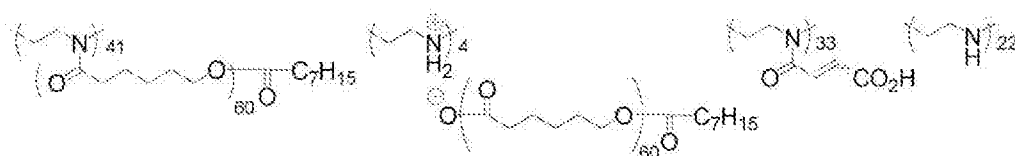
[0082] R^1 、 R^2 、 R^8 、 R^9 、 L 、 L^a 、 a 及び*は式(1-1)、(1-2)、(1-2a)における規定と同義である。

Yaはアニオン基を有する原子数40～10,000の側鎖を表す。式(1-3)で表される繰り返し単位は、主鎖部に一級又は二級アミノ基を有する樹脂に、アミンと反応して塩を形成する基を有するオリゴマー又はポリマーを添加して反応させることで形成することが可能である。

[0083] オリゴイミン系分散剤については、特開2012-255128号公報の段落番号0102～0166の記載を参酌でき、本明細書には上記内容が組み込まれる。

オリゴイミン系分散剤の具体例としては、例えば、以下の樹脂が挙げられる。また、特開2012-255128号公報の段落番号0168～0174に記載の樹脂を用いることができる。

[化35]



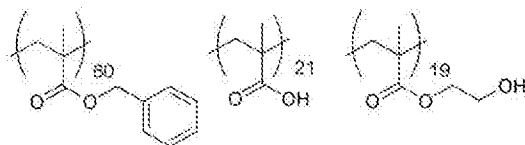
[0084] 樹脂(分散剤)は、市販品としても入手可能であり、そのような具体例としては、BYK Chemie社製「Disperbyk-101(ポリアミドアミン燐酸塩)、107(カルボン酸エステル)、110、111(酸基を含む共重合物)、130(ポリアミド)、161、162、163、164、165、166、170(高分子共重合物)」、「BYK-P104、P105(高分子量不飽和ポリカルボン酸)」、EFKA社製「EFKA4047、4050～4165(ポリウレタン系)、EFKA4330～43

40（ブロック共重合体）、4400～4402（変性ポリアクリレート）、5010（ポリエステルアミド）、5765（高分子量ポリカルボン酸塩）、6220（脂肪酸ポリエステル）、6745（フタロシアニン誘導体）、6750（アゾ顔料誘導体）」、味の素ファインテクノ社製「アジスパーPB821、PB822、PB880、PB881」、共栄社化学社製「フローレンTG-710（ウレタンオリゴマー）」、「ポリフローNo. 50E、No. 300（アクリル系共重合体）」、楠本化成社製「ディスパロンKS-860、873SN、874、#2150（脂肪族多価カルボン酸）、#7004（ポリエーテルエステル）、DA-703-50、DA-705、DA-725」、花王社製「デモールRN、N（ナフタレンスルホン酸ホルマリン重縮合物）、MS、C、SN-B（芳香族スルホン酸ホルマリン重縮合物）」、「ホモゲノールL-18（高分子ポリカルボン酸）」、「エマルゲン920、930、935、985（ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル）」、「アセタミン86（ステアリルアミンアセテート）」、日本ルーブリゾール（株）製「ソルスパース5000（フタロシアニン誘導体）、22000（アゾ顔料誘導体）、13240（ポリエステルアミン）、3000、17000、27000（末端部に機能部を有する高分子）、24000、28000、32000、38500（グラフト型高分子）」、日光ケミカルズ社製「ニコールT106（ポリオキシエチレンソルビタンモノオレート）、MYS-1EX（ポリオキシエチレンモノステアレート）」、川研ファインケミカル（株）製「ヒノアクトT-8000E」、信越化学工業（株）製「オルガノシロキサンポリマーKP341」、森下産業（株）製「EFKA-46、EFKA-47、EFKA-47EA、EFKAポリマー100、EFKAポリマー400、EFKAポリマー401、EFKAポリマー450」、サンノブコ（株）製「ディスパースエイド6、ディスパースエイド8、ディスパースエイド15、ディスパースエイド9100」等の高分子分散剤、（株）ADEKA製「アデカプルロニックL31、F38、L42、L44、L61、L64、F68、L72、P95、F77

、P 8 4、F 8 7、P 9 4、L 1 0 1、P 1 0 3、F 1 0 8、L 1 2 1、P
ー 1 2 3」、及び三洋化成（株）製「イオネット S-20」等が挙げられる。
。

[0085] これらの樹脂は、単独で使用してもよく、2種以上を組み合わせで使用してもよい。また、後述のアルカリ可溶性樹脂を分散剤として使用することもできる。アルカリ可溶性樹脂としては、（メタ）アクリル酸共重合体、イタコン酸共重合体、クロトン酸共重合体、マレイン酸共重合体、部分エステル化マレイン酸共重合体、側鎖にカルボン酸を有する酸性セルロース誘導体、水酸基を有するポリマーに酸無水物を付加した樹脂が挙げられ、特に（メタ）アクリル酸共重合体が好ましい。また、特開平 10-300922 号公報に記載の N 位置換マレイミドモノマー共重合体、特開 2004-300204 号公報に記載のエーテルダイマー共重合体、特開平 7-319161 号公報に記載の重合性基を含有するアルカリ可溶性樹脂も好ましい。また、下記構造の樹脂を、分散剤として用いることもできる。

[化36]



[0086] 分散剤の含有量は、顔料 100 質量部に対して、1～80 質量部であることが好ましく、5～70 質量部がより好ましく、10～60 質量部であることが更に好ましい。

[0087] （アルカリ可溶性樹脂）

本発明の赤外線吸収組成物は、樹脂としてアルカリ可溶性樹脂を含有することができる。アルカリ可溶性樹脂を含有することにより、現像性およびパターン形成性が向上する。なお、アルカリ可溶性樹脂は、分散剤やバインダーとして用いることもできる。なお、パターンを形成しない場合は、アルカリ可溶性樹脂は使用しなくてもよい。

[0088] アルカリ可溶性樹脂の分子量としては、特に定めるものではないが、重量

平均分子量 (M_w) が 5 0 0 0 ~ 1 0 0, 0 0 0 であることが好ましい。また、数平均分子量 (M_n) は、1 0 0 0 ~ 2 0, 0 0 0 であることが好ましい。

アルカリ可溶性樹脂としては、線状有機高分子重合体であってもよく、分子（好ましくは、アクリル系共重合体、スチレン系共重合体を主鎖とする分子）中に少なくとも 1 つのアルカリ溶解を促進する基を有する樹脂の中から適宜選択することができる。

[0089] アルカリ可溶性樹脂としては、耐熱性の観点からは、ポリヒドロキシスチレン系樹脂、ポリシロキサン系樹脂、アクリル系樹脂、アクリルアミド系樹脂、アクリル／アクリルアミド共重合体樹脂が好ましく、現像性制御の観点からは、アクリル系樹脂、アクリルアミド系樹脂、アクリル／アクリルアミド共重合体樹脂が好ましい。

アルカリ溶解を促進する基（以下、酸基ともいう）としては、例えば、カルボキシル基、リン酸基、スルホン酸基、フェノール性ヒドロキシル基などが挙げられ、有機溶剤に可溶で弱アルカリ水溶液により現像可能な基が好ましく、カルボキシル基が特に好ましい。酸基は、1 種のみであってもよいし、2 種以上であってもよい。

[0090] アルカリ可溶性樹脂の製造には、例えば、公知のラジカル重合法による方法を適用することができる。ラジカル重合法でアルカリ可溶性樹脂を製造する際の温度、圧力、ラジカル開始剤の種類およびその量、溶媒の種類等々の重合条件は、当業者において容易に設定可能であり、実験的に条件を定めるようにすることもできる。

[0091] アルカリ可溶性樹脂としては、側鎖にカルボン酸を有するポリマーが好ましく、メタクリル酸共重合体、アクリル酸共重合体、イタコン酸共重合体、クロトン酸共重合体、マレイン酸共重合体、部分エステル化マレイン酸共重合体、ノボラック型樹脂などのアルカリ可溶性フェノール樹脂、側鎖にカルボキシル基を有する酸性セルロース誘導体、ヒドロキシル基を有するポリマーに酸無水物を付加させたものが挙げられる。特に、（メタ）アクリル酸と

、（メタ）アクリル酸と共重合可能な他のモノマーとの共重合体が、アルカリ可溶性樹脂として好適である。（メタ）アクリル酸と共重合可能な他のモノマーとしては、アルキル（メタ）アクリレート、アリール（メタ）アクリレート、ビニル化合物などが挙げられる。アルキル（メタ）アクリレートおよびアリール（メタ）アクリレートとしては、メチル（メタ）アクリレート、エチル（メタ）アクリレート、プロピル（メタ）アクリレート、ブチル（メタ）アクリレート、イソブチル（メタ）アクリレート、ペンチル（メタ）アクリレート、ヘキシル（メタ）アクリレート、オクチル（メタ）アクリレート、フェニル（メタ）アクリレート、ベンジル（メタ）アクリレート、トリル（メタ）アクリレート、ナフチル（メタ）アクリレート、シクロヘキシル（メタ）アクリレート等、ビニル化合物としては、スチレン、 α -メチルスチレン、ビニルトルエン、グリシジルメタクリレート、アクリロニトリル、ビニルアセテート、N-ビニルピロリドン、テトラヒドロフルフリルメタクリレート、ポリスチレンマクロモノマー、ポリメチルメタクリレートマクロモノマー等が挙げられる。また、他のモノマーとして、特開平10-300922号公報に記載のN位置換マレイミドモノマー（例えば、N-フェニルマレイミド、N-シクロヘキシルマレイミド等）を挙げることができる。なお、これらの（メタ）アクリル酸と共重合可能な他のモノマーは1種のみであってもよいし、2種以上であってもよい。

[0092] また、膜の架橋効率を向上させるために、重合性基を有したアルカリ可溶性樹脂を使用してもよい。重合性基としては、（メタ）アリル基、（メタ）アクリロイル基等が挙げられる。重合性基を有したアルカリ可溶性樹脂は、重合性基を側鎖に含有したアルカリ可溶性樹脂等が有用である。

重合性基を含有するアルカリ可溶性樹脂としては、ダイヤナールNRシリーズ（三菱レイヨン株式会社製）、Photomer 6173（COOH含有 polyurethane acrylic oligomer, Diamond Shamrock Co., Ltd. 製）、ビスコートR-264、KSレジスト106（いずれも大阪有機化学工業株式会社製）、サイ

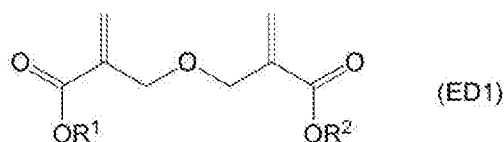
クロマーPシリーズ（例えば、ACA230AA）、プラクセル CF200シリーズ（いずれも（株）ダイセル製）、Ebecryl 3800（ダイセルユーシービー（株）製）、アクリキュア-RD-F8（日本触媒社製）などが挙げられる。

[0093] アルカリ可溶性樹脂は、ベンジル（メタ）アクリレート／（メタ）アクリル酸共重合体、ベンジル（メタ）アクリレート／（メタ）アクリル酸／2-ヒドロキシエチル（メタ）アクリレート共重合体、ベンジル（メタ）アクリレート／（メタ）アクリル酸／他のモノマーからなる多元共重合体が好ましく用いることができる。また、2-ヒドロキシエチル（メタ）アクリレートを共重合したもの、特開平7-140654号公報に記載の2-ヒドロキシプロピル（メタ）アクリレート／ポリスチレンマクロモノマー／ベンジルメタクリレート／メタクリル酸共重合体、2-ヒドロキシ-3-フェノキシプロピルアクリレート／ポリメチルメタクリレートマクロモノマー／ベンジルメタクリレート／メタクリル酸共重合体、2-ヒドロキシエチルメタクリレート／ポリスチレンマクロモノマー／メチルメタクリレート／メタクリル酸共重合体、2-ヒドロキシエチルメタクリレート／ポリスチレンマクロモノマー／ベンジルメタクリレート／メタクリル酸共重合体なども好ましく用いることができる。

また、市販品としては、例えばFF-426（藤倉化成社製）などを用いることもできる。

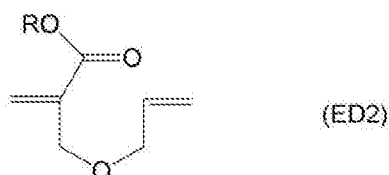
[0094] アルカリ可溶性樹脂は、下記式（ED1）で示される化合物および／または下記式（ED2）で表される化合物（以下、これらの化合物を「エーテルダイマー」と称することもある。）を含むモノマー成分を重合してなるポリマー（a）を含むことも好ましい。

[0095] [化37]



[0096] 式 (E D 1) 中、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立して、水素原子または置換基を有していてもよい炭素数 1 ～ 25 の炭化水素基を表す。

[化38]



式 (E D 2) 中、 R は、水素原子または炭素数 1 ～ 30 の有機基を表す。

式 (E D 2) の具体例としては、特開 2010-168539 号公報の記載を参酌できる。

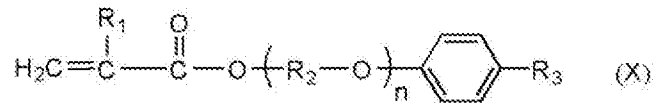
[0097] 式 (E D 1) 中、 R^1 および R^2 で表される置換基を有していてもよい炭素数 1 ～ 25 の炭化水素基としては、特に制限はないが、例えば、メチル、エチル、 n -プロピル、イソプロピル、 n -ブチル、イソブチル、 $tert$ -ブチル、 $tert$ -アミル、ステアリル、ラウリル、2-エチルヘキシル等の直鎖状または分岐状のアルキル基；フェニル等のアリール基；シクロヘキシル、 $tert$ -ブチルシクロヘキシル、ジシクロペンタジエニル、トリシクロデカニル、イソボルニル、アダマンチル、2-メチル-2-アダマンチル等の脂環式基；1-メトキシエチル、1-エトキシエチル等のアルコキシで置換されたアルキル基；ベンジル等のアリール基で置換されたアルキル基；等が挙げられる。これらの中でも特に、メチル、エチル、シクロヘキシル、ベンジル等のような酸や熱で脱離しにくい 1 級または 2 級炭素の置換基が耐熱性の点で好ましい。

[0098] エーテルダイマーの具体例としては、例えば、特開 2013-29760 号公報の段落番号 0317 を参酌することができ、この内容は本明細書に組み込まれる。エーテルダイマーは、1 種のみであってもよいし、2 種以上であってもよい。式 (E D 1) で示される化合物および／または式 (E D 2) で示される化合物由来の構造体は、その他のモノマーを共重合させてもよい。

[0099] アルカリ可溶性樹脂は、下記式 (X) で示される化合物に由来する繰り返

し単位を含んでもよい。

[化39]

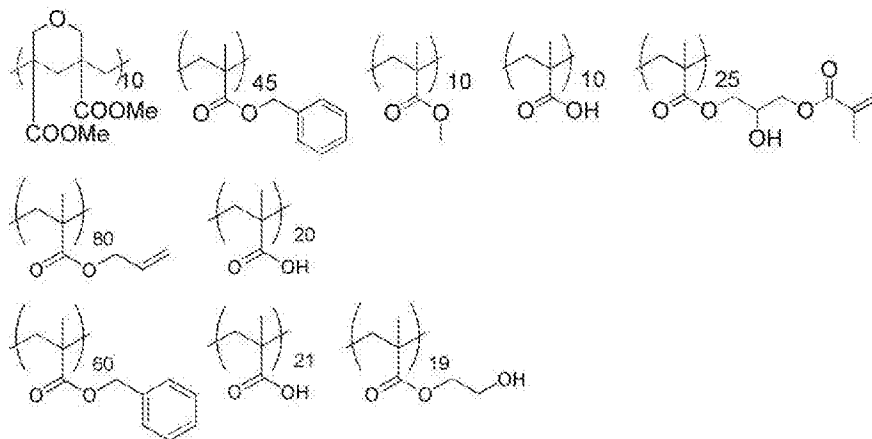


式 (X) において、 R_1 は、水素原子またはメチル基を表し、 R_2 は炭素数2～10のアルキレン基を表し、 R_3 は、水素原子またはベンゼン環を含んでもよい炭素数1～20のアルキル基を表す。 n は1～15の整数を表す。

[0100] 上記式 (X) において、 R_2 のアルキレン基の炭素数は、2～3が好ましい。また、 R_3 のアルキル基の炭素数は1～20であり、好ましくは1～10である。 R_3 のアルキル基はベンゼン環を含んでもよい。 R_3 で表されるベンゼン環を含むアルキル基としては、ベンジル基、2-フェニル（イソ）プロピル基等を挙げることができる。

[0101] アルカリ可溶性樹脂の具体例としては、以下の樹脂が挙げられる。以下の構造式中Meはメチル基を表す。

[化40]



[0102] アルカリ可溶性樹脂は、特開2012-208494号公報の段落番号0558～0571（対応する米国特許出願公開第2012/0235099号明細書の段落番号0685～0700）の記載を参酌でき、これらの内容は本明細書に組み込まれる。

さらに、特開2012-32767号公報の段落番号0029～0063

に記載の共重合体（B）および実施例で用いられているアルカリ可溶性樹脂、特開2012-208474号公報の段落番号0088～0098に記載のバインダー樹脂および実施例で用いられているバインダー樹脂、特開2012-137531号公報の段落番号0022～0032に記載のバインダー樹脂および実施例で用いられているバインダー樹脂、特開2013-024934号公報の段落番号0132～0143に記載のバインダー樹脂および実施例で用いられているバインダー樹脂、特開2011-242752号公報の段落番号0092～0098および実施例で用いられているバインダー樹脂、特開2012-032770号公報の段落番号0030～0072に記載のバインダー樹脂を用いることもできる。これらの内容は本明細書に組み込まれる。

[0103] アルカリ可溶性樹脂の酸価は、30～500mg KOH/gが好ましい。下限は、50mg KOH/g以上がより好ましく、70mg KOH/g以上が更に好ましい。上限は、400mg KOH/g以下がより好ましく、200mg KOH/g以下がさらに好ましく、150mg KOH/g以下が特に好ましく、120mg KOH/g以下が一層好ましい。

[0104] アルカリ可溶性樹脂の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.1～50質量%が好ましい。下限は、0.5質量%以上が好ましく、1質量%以上がより好ましく、2質量%以上が更に好ましく、3質量%以上が特に好ましい。上限は、30質量%以下がより好ましく、10質量%以下が更に好ましい。本発明の赤外線吸収組成物は、アルカリ可溶性樹脂を、1種のみを含んでいてもよいし、2種以上含んでいてもよい。2種以上含む場合は、その合計量が上記範囲となることが好ましい。

[0105] （ポリマーの水性分散物）

本発明の赤外線吸収組成物は、樹脂として、ポリマーの水性分散物を用いて、水溶性の赤外線吸収組成物とすることもできる。本発明において、ポリマーの水性分散物とは、主成分が水である分散溶剤に樹脂が分散された分散物である。

- [0106] 分散溶剤に含まれる水の含量は、30～100質量%が好ましく、50～100質量%がより好ましい。水以外の溶剤としては、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール等のアルコール類、アセトンやメチルエチルケトン等のケトン類、N-メチルピロリドン（NMP）、テトラヒドロフラン、ブチルセロソルブ等のグリコールエーテル類等、水に溶解性を有する溶剤が好ましく用いられる。また、水性分散物中におけるポリマーの分散安定性、塗布性、乾燥後の皮膜特性向上のために、界面活性剤、アンモニア、トリエチルアミン、N,N-ジメチルエタノールアミン等のアミン類を、ポリマーに対して数質量%含んでもよい。
- [0107] ポリマーとしては、アクリル樹脂、ビニル樹脂、ポリウレタン樹脂、ポリエステル樹脂等の種々のポリマーを使用することができる。上記ポリマーは、メチロール基、ヒドロキシル基、カルボキシル基及びアミノ基のいずれかの基を有することが好ましく、ヒドロキシル基及びカルボキシル基が好ましく、特にカルボキシル基が好ましい。ポリマー中のヒドロキシル基又はカルボキシル基の含有量は、0.0001～1当量/kgが好ましく、特に0.001～1当量/kgが好ましい。
- [0108] アクリル樹脂としては、アクリル酸、アクリル酸アルキル等のアクリル酸エステル類、アクリルアミド、アクリロニトリル、メタクリル酸、メタクリル酸アルキル等のメタクリル酸エステル類、メタクリルアミド及びメタクリロニトリルのいずれかのモノマーの単独重合体又はこれらのモノマー2種以上の重合により得られる共重合体を挙げることができる。これらの中では、アクリル酸アルキル等のアクリル酸エステル類、及びメタクリル酸アルキル等のメタクリル酸エステル類のいずれかのモノマーの単独重合体又はこれらのモノマー2種以上の重合により得られる共重合体が好ましい。例えば、炭素原子数1～6のアルキル基を有するアクリル酸エステル類及びメタクリル酸エステル類のいずれかのモノマーの単独重合体又はこれらのモノマー2種以上の重合により得られる共重合体を挙げることができる。
- [0109] ビニル樹脂としては、ポリビニルアルコール、酸変性ポリビニルアルコー

ル、ポリビニルホルマール、ポリビニルブチラール、ポリビニルメチルエーテル、ポリオレフィン、エチレン／ブタジエン共重合体、ポリ酢酸ビニル、塩化ビニル／酢酸ビニル共重合体、塩化ビニル／（メタ）アクリル酸エステル共重合体及びエチレン／酢酸ビニル系共重合体（好ましくはエチレン／酢酸ビニル／（メタ）アクリル酸エステル共重合体）を挙げることができる。これらの中で、ポリビニルアルコール、酸変性ポリビニルアルコール、ポリビニルホルマール、ポリオレフィン、エチレン／ブタジエン共重合体及びエチレン／酢酸ビニル系共重合体（好ましくは、エチレン／酢酸ビニル／アクリル酸エステル共重合体）が好ましい。

[0110] ポリウレタン樹脂としては、ポリヒドロキシ化合物（例、エチレングリコール、プロピレングリコール、グリセリン、トリメチロールプロパン）、ポリヒドロキシ化合物と多塩基酸との反応により得られる脂肪族ポリエステル系ポリオール、ポリエーテルポリオール（例、ポリ（オキシプロピレンエーテル）ポリオール、ポリ（オキシエチレンープロピレンエーテル）ポリオール）、ポリカーボネート系ポリオール、及びポリエチレンテレフタレートポリオールのいずれか一種、あるいはこれらの混合物とポリイソシアネートとから誘導されるポリウレタンを挙げることができる。

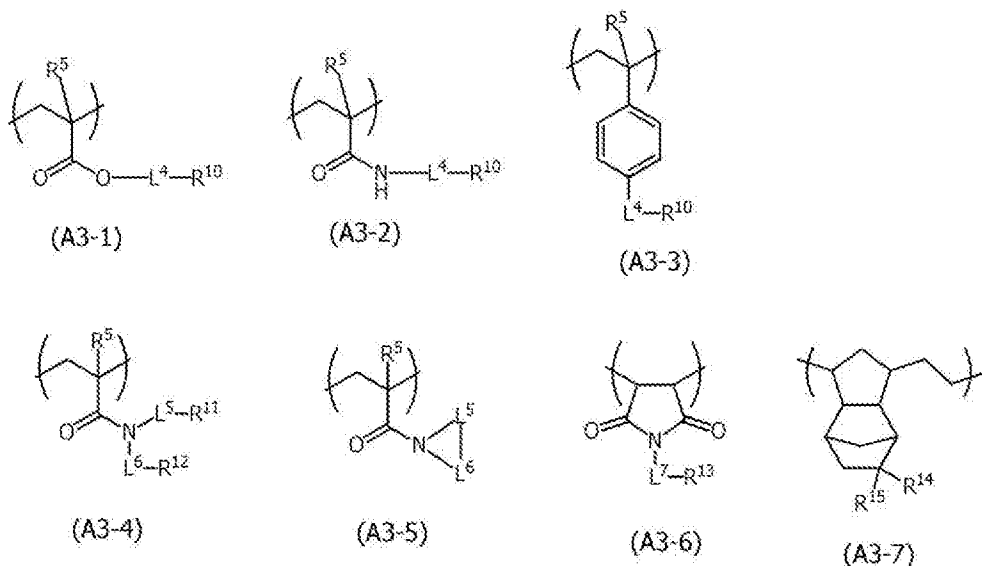
[0111] ポリエステル樹脂としては、一般に、ポリヒドロキシ化合物（例、エチレングリコール、プロピレングリコール、グリセリン、トリメチロールプロパン）と多塩基酸との反応により得られるポリマーが使用される。

[0112] 上記ポリマーの中で、アクリル樹脂、ポリウレタン樹脂及びポリエステル樹脂が好ましく、特にアクリル樹脂が好ましい。ポリマーの水性分散物の市販品としては、例えば、ジュリマーET410（日本純薬（株）製、アクリル樹脂の水性分散物）などが挙げられる。

[0113] （その他の樹脂）

本発明において、樹脂は、式（A3-1）～（A3-7）で表される繰り返し単位を有する樹脂を含有することも好ましい。

[化41]



式中、 R^5 は水素原子またはアルキル基を表し、 $L^4 \sim L^7$ はそれぞれ独立に、単結合または2価の連結基を表し、 $R^{10} \sim R^{13}$ はそれぞれ独立にアルキル基またはアリール基を表す。 R^{14} および R^{15} は、それぞれ独立に、水素原子または置換基を表す。

[0114] R^5 は、水素原子またはアルキル基を表す。アルキル基の炭素数は、1～5が好ましく、1～3がさらに好ましく、1が特に好ましい。 R^5 は、水素原子またはメチル基が好ましい。

[0115] $L^4 \sim L^7$ は、それぞれ独立して、単結合または2価の連結基を表す。2価の連結基としては、アルキレン基、アリーレン基、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{COO}-$ 、 $-\text{OCO}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、 $-\text{NR}^{10}-$ (R^{10} は水素原子あるいはアルキル基を表し、水素原子が好ましい)、または、これらの組み合わせからなる基が挙げられ、アルキレン基、アリーレン基およびアルキレン基の少なくとも1つと $-\text{O}-$ との組み合わせからなる基が好ましい。アルキレン基の炭素数は、1～30が好ましく、1～15がより好ましく、1～10がさらに好ましい。アルキレン基は、置換基を有していてもよいが、無置換のアルキレン基が好ましい。アルキレン基は、直鎖、分岐、環状のいずれであってもよい。また、環状のアルキレン基は、単環、多環のいずれであってもよい。

い。アリーレン基の炭素数は、6～18が好ましく、6～14がより好ましく、6～10がさらに好ましい。

[0116] R^{10} が表すアルキル基は、直鎖状、分岐状または環状のいずれでもよく、環状が好ましい。アルキル基は上述した置換基を有していてもよく、無置換のアルキル基であってもよい。アルキル基の炭素数は、1～30が好ましく、1～20がより好ましく、1～10がさらに好ましい。 R^{10} が表すアリアル基の炭素数は6～18が好ましく、6～12がより好ましく、6がさらに好ましい。 R^{10} は、環状のアルキル基またはアリアル基が好ましい。

[0117] R^{11} 、 R^{12} が表すアルキル基は、直鎖状、分岐状または環状のいずれでも良く、直鎖状または分岐状が好ましい。アルキル基は上述した置換基を有していてもよく、無置換のアルキル基であってもよい。アルキル基の炭素数は1～12が好ましく、1～6がより好ましく、1～4が更に好ましい。 R^{11} および R^{12} が表すアリアル基の炭素数は6～18が好ましく、6～12がより好ましく、6が更に好ましい。 R^{11} および R^{12} は、直鎖状または分岐状のアルキル基が好ましい。

[0118] R^{13} が表すアルキル基は、直鎖状、分岐状または環状のいずれでも良く、直鎖状または分岐状が好ましい。アルキル基は上述した置換基を有していてもよく、無置換であってもよい。アルキル基の炭素数は1～12が好ましく、1～6がより好ましく、1～4が更に好ましい。 R^{13} が表すアリアル基の炭素数は6～18が好ましく、6～12がより好ましく、6が更に好ましい。 R^{13} は、直鎖状または分岐状のアルキル基、または、アリアル基が好ましい。

[0119] R^{14} および R^{15} が表す置換基は、上述した式1で説明した基が挙げられる。なかでも、 R^{14} および R^{15} の少なくとも一方は、シアノ基または、 $-COOR_a$ を表すことが好ましい。 R_a は、水素原子または置換基を表す。置換基は上述した置換基が挙げられる。例えば、アルキル基、アリアル基が好ましい。

[0120] 上記の式(A3-7)で表される繰り返し単位を有する樹脂の市販品としては、ARTON F4520 (JSR (株) 製) などが挙げられる。

[0121] (ゼラチン)

本発明の赤外線吸収組成物は、ゼラチンを含有することが好ましい。ゼラチンを含有することにより、耐熱性に優れた赤外線カットフィルタを形成しやすい。詳細なメカニズムは不明であるが、赤外線吸収剤とゼラチンとで会合体を形成しやすいためであると推測する。特に、赤外線吸収剤としてシアニン化合物を用いた場合、耐熱性に優れた赤外線カットフィルタを形成しやすい。

[0122] 本発明において、ゼラチンとしては、その合成方法によって、酸処理ゼラチンおよびアルカリ処理ゼラチン（石灰処理など）があり、いずれも好ましく用いることができる。ゼラチンの分子量は、10,000～1,000,000であることが好ましい。また、ゼラチンのアミノ基やカルボキシル基を利用して変性処理した変性ゼラチンも用いることができる（例えば、フタル化ゼラチンなど）。ゼラチンとしては、イナートゼラチン（例えば、新田ゼラチン750）、フタル化ゼラチン（例えば、新田ゼラチン801）などを用いることができる。

[0123] 赤外線カットフィルタの耐水性及び機械的強度を高めるため、種々の化合物（硬化剤）を用いてゼラチンを硬化させる事が好ましい。硬化剤は従来公知のものを使用することができる。例えばホルムアルデヒド、グルタルアルデヒドなどのアルデヒド系化合物類、米国特許第3,288,775号明細書に記載されている反応性のハロゲンを有する化合物類、米国特許第3,642,486号明細書、特公昭49-13563号に記載されている反応性のエチレン性不飽和結合を持つ化合物類、米国特許第3,017,280号明細書に記載されているアジリジン系化合物類、米国特許第3,091,537号明細書に記載されているエポキシ系化合物類、ムコクロル酸等のハロゲンカルボキシルアルデヒド類、ジヒドロキシジオキサン、ジクロロジオキサン等のジオキサン類、クロム明ばん、硫酸ジルコニウム等の無機硬膜剤が挙げられる。また、1,3-ジビニルスルホニル-2-プロパノールを用いることもできる。

[0124] 赤外線吸収組成物において、ゼラチンの含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対し、1～80質量%が好ましい。下限は、10質量%以上が好ましく、20質量%以上がより好ましい。上限は、60質量%以下が好ましく、50質量%以下がより好ましい。

[0125] <<顔料誘導体>>

本発明の赤外線吸収組成物は、顔料誘導体を含有することができる。顔料誘導体としては、顔料の一部分を、酸性基、塩基性基で置換した構造を有する化合物が挙げられる。顔料誘導体は、分散性及び分散安定性の観点から、酸性基又は塩基性基を有する顔料誘導体を含有することが好ましい。

[0126] <<硬化性化合物>>

本発明の赤外線吸収組成物は、硬化性化合物を含有することが好ましい。硬化性化合物としては、ラジカル、酸、熱により架橋可能な公知の化合物を用いることができる。例えば、エチレン性不飽和結合を有する基、環状エーテル（エポキシ、オキセタニル）基、メチロール基等を有する化合物が挙げられる。エチレン性不飽和結合を有する基としては、ビニル基、（メタ）アリル基、（メタ）アクリロイル基などが挙げられる。

本発明において、硬化性化合物は、重合性化合物が好ましく、ラジカル重合性化合物がより好ましい。

[0127] （重合性化合物）

本発明において、重合性化合物は、例えば、モノマー、プレポリマー、すなわち2量体、3量体及びオリゴマー、又はそれらの混合物並びにそれらの多量体などの化学的形態のいずれであってもよい。ラジカル重合性化合物の場合は、モノマーが好ましい。

重合性化合物の分子量は、100～3000が好ましい。上限は、2000以下が好ましく、1500以下が更に好ましい。下限は、150以上が好ましく、250以上が更に好ましい。

重合性化合物は、3～15官能の（メタ）アクリレート化合物であることが好ましく、3～6官能の（メタ）アクリレート化合物であることがより好

ましい。

モノマー、プレポリマーの例としては、不飽和カルボン酸（例えば、アクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、クロトン酸、イソクロトン酸、マレイン酸など）やそのエステル類、アミド類、並びにこれらの多量体が挙げられ、好ましくは、不飽和カルボン酸と脂肪族多価アルコール化合物とのエステル、および不飽和カルボン酸と脂肪族多価アミン化合物とのアミド類、並びにこれらの多量体である。また、ヒドロキシル基、アミノ基、メルカプト基等の求核性置換基を有する不飽和カルボン酸エステル或いはアミド類と、単官能若しくは多官能イソシアネート類或いはエポキシ類との付加反応物や、単官能若しくは多官能のカルボン酸との脱水縮合反応物等も好適に使用される。また、イソシアネート基、エポキシ基等の親電子性置換基を有する不飽和カルボン酸エステル或いはアミド類と、単官能若しくは多官能のアルコール類、アミン類、チオール類との反応物、ハロゲン基やトシルオキシ基等の脱離性置換基を有する不飽和カルボン酸エステル或いはアミド類と、単官能若しくは多官能のアルコール類、アミン類、チオール類との反応物も好適である。また、上記の不飽和カルボン酸の代わりに、不飽和ホスホン酸、スチレン等のビニルベンゼン誘導体、ビニルエーテル、アリルエーテル等に置き換えた化合物群を使用することも可能である。

これらの具体的な化合物としては、特開2009-288705号公報の段落番号0095～0108に記載されている化合物を本発明においても好適に用いることができる。

[0128] 本発明において、重合性化合物としては、エチレン性不飽和結合を有する基を1個以上有する、常圧下で100℃以上の沸点を持つ化合物も好ましい。その例としては、例えば、特開2013-29760号公報の段落番号0227、特開2008-292970号公報の段落番号0254～0257に記載の化合物を参酌でき、この内容は本明細書に組み込まれる。

[0129] 重合性化合物は、ジペンタエリスリトールトリアクリレート（市販品としてはKAYARAD D-330；日本化薬（株）製）、ジペンタエリスリ

トールテトラアクリレート（市販品としてはKAYARAD D-320；日本化薬（株）製）、ジペンタエリスリトールペンタ（メタ）アクリレート（市販品としてはKAYARAD D-310；日本化薬（株）製）、ジペンタエリスリトールヘキサ（メタ）アクリレート（市販品としてはKAYARAD DPHA；日本化薬（株）製、A-DPH-12E；新中村化学工業（株）製）、およびこれらの（メタ）アクリロイル基がエチレングリコール、プロピレングリコール残基を介して結合している構造（例えば、サートマー社から市販されている、SR454、SR499）が好ましい。これらのオリゴマータイプも使用できる。また、KAYARAD RP-1040、DPCA-20（日本化薬（株）製）を使用することもできる。

以下に好ましい重合性化合物の態様を示す。

[0130] 重合性化合物は、カルボキシル基、スルホン酸基、リン酸基等の酸基を有していてもよい。酸基を有する重合性化合物としては、脂肪族ポリヒドロキシ化合物と不飽和カルボン酸とのエステルが好ましく、脂肪族ポリヒドロキシ化合物の未反応のヒドロキシル基に非芳香族カルボン酸無水物を反応させて酸基を持たせた重合性化合物がより好ましく、特に好ましくは、脂肪族ポリヒドロキシ化合物がペンタエリスリトール及び／又はジペンタエリスリトールであるエステルである。市販品としては、例えば、東亜合成（株）製の多塩基酸変性アクリルオリゴマーとして、M-305、M-510、M-520などが挙げられる。

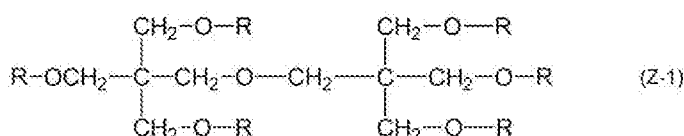
[0131] 酸基を有する重合性化合物の好ましい酸価としては、0.1～40mg KOH/gであり、特に好ましくは5～30mg KOH/gである。重合性化合物の酸価が0.1mg KOH/g以上であれば、現像溶解特性が良好であり、40mg KOH/g以下であれば、製造や取扱い上、有利である。さらには、光重合性能が良好で、硬化性に優れる。

[0132] 重合性化合物は、カプロラクトン構造を有する化合物も好ましい態様である。

カプロラクトン構造を有する化合物としては、分子内にカプロラクトン構

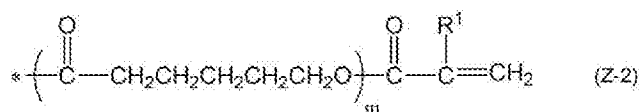
造を有する限り特に限定されるものではないが、例えば、トリメチロールエタン、ジトリメチロールエタン、トリメチロールプロパン、ジトリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスリトール、トリペンタエリスリトール、グリセリン、ジグリセロール、トリメチロールメラミン等の多価アルコールと、（メタ）アクリル酸及びε-カプロラクトンとをエステル化することにより得られる、ε-カプロラクトン変性多官能（メタ）アクリレートを挙げることができる。なかでも下記式（Z-1）で表されるカプロラクトン構造を有する化合物が好ましい。

[0133] [化42]



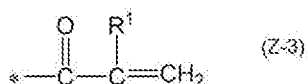
[0134] 式（Z-1）中、6個のRは全てが下記式（Z-2）で表される基であるか、又は6個のRのうち1～5個が下記式（Z-2）で表される基であり、残余が下記式（Z-3）で表される基である。

[0135] [化43]



[0136] 式（Z-2）中、R¹は水素原子又はメチル基を示し、mは1又は2の数を示し、「*」は結合手であることを示す。

[0137] [化44]



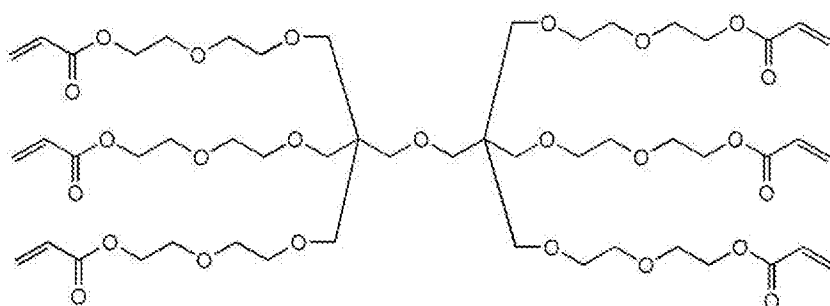
[0138] 式（Z-3）中、R¹は水素原子又はメチル基を示し、「*」は結合手であることを示す。

[0139] カプロラクトン構造を有する重合性化合物は、例えば、日本化薬（株）からKAYARAD DPCAシリーズとして市販されており、DPCA-2

0（上記式（Z-1）～（Z-3）において、 $m=1$ 、式（Z-2）で表される基の数=2、 R^1 が全て水素原子である化合物）、DPCA-30（上記式（Z-1）～（Z-3）において、 $m=1$ 、式（Z-2）で表される基の数=3、 R^1 が全て水素原子である化合物）、DPCA-60（上記式（Z-1）～（Z-3）において、 $m=1$ 、式（Z-2）で表される基の数=6、 R^1 が全て水素原子である化合物）、DPCA-120（上記式（Z-1）～（Z-3）において、 $m=2$ 、式（Z-2）で表される基の数=6、 R^1 が全て水素原子である化合物）等が挙げられる。

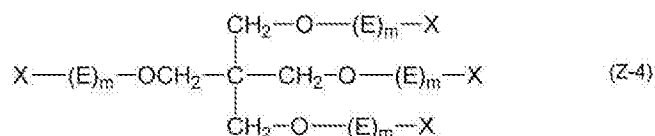
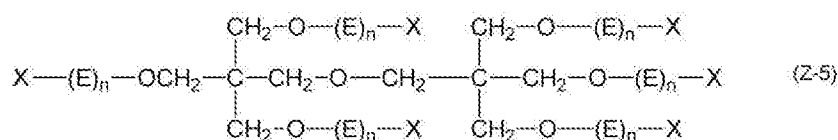
また、以下の化合物が挙げられる。

[化45]



[0140] 重合性化合物は、下記式（Z-4）又は（Z-5）で表される化合物を用いることもできる。

[0141] [化46]



[0142] 式（Z-4）及び（Z-5）中、Eは、各々独立に、 $-(\text{CH}_2)_y\text{CH}_2\text{O}-$ 、又は $-(\text{CH}_2)_y\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O}-$ を表し、 y は、各々独立に0～10の整数を表し、Xは、各々独立に、（メタ）アクリロイル基、水素原子

、又はカルボキシル基を表す。

式（Z-4）中、（メタ）アクリロイル基の合計は3個又は4個であり、
mは各々独立に0～10の整数を表し、各mの合計は0～40の整数である。

式（Z-5）中、（メタ）アクリロイル基の合計は5個又は6個であり、
nは各々独立に0～10の整数を表し、各nの合計は0～60の整数である。

[0143] 式（Z-4）中、mは、0～6の整数が好ましく、0～4の整数がより好ましい。

また、各mの合計は、2～40の整数が好ましく、2～16の整数がより好ましく、4～8の整数が特に好ましい。

式（Z-5）中、nは、0～6の整数が好ましく、0～4の整数がより好ましい。

また、各nの合計は、3～60の整数が好ましく、3～24の整数がより好ましく、6～12の整数が特に好ましい。

また、式（Z-4）又は式（Z-5）中の $-(\text{CH}_2)_y\text{CH}_2\text{O}-$ 又は $-(\text{CH}_2)_y\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O}-$ は、酸素原子側の末端がXに結合する形態が好ましい。

[0144] 式（Z-4）又は式（Z-5）で表される化合物は1種単独で用いてもよいし、2種以上併用してもよい。特に、式（Z-5）において、6個のX全てがアクリロイル基である態様、式（Z-5）において、6個のX全てがアクリロイル基である化合物と、6個のXのうち、少なくとも1個が水素原子である化合物との混合物である態様が好ましい。このような構成とすることにより、現像性をより向上できる。

[0145] また、式（Z-4）又は式（Z-5）で表される化合物の重合性化合物中における全含有量としては、20質量%以上が好ましく、50質量%以上がより好ましい。

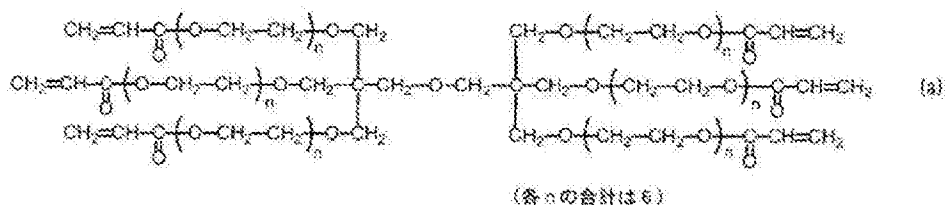
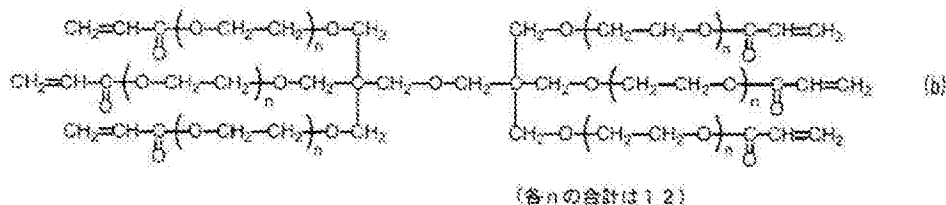
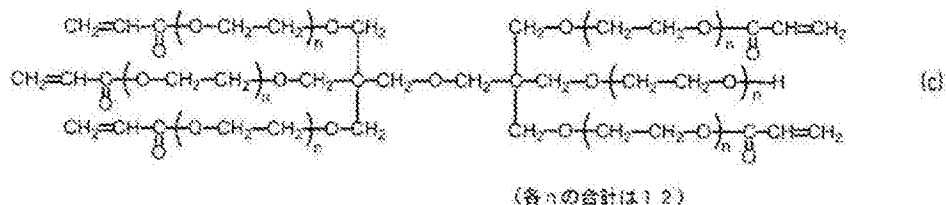
[0146] 式（Z-4）又は式（Z-5）で表される化合物は、従来公知の工程であ

る、ペンタエリスリトール又はジペンタエリスリトールにエチレンオキシド又はプロピレンオキシドを開環付加反応により開環骨格を結合する工程と、開環骨格の末端ヒドロキシル基に、例えば（メタ）アクリロイルクロライドを反応させて（メタ）アクリロイル基を導入する工程と、から合成することができる。各工程は良く知られた工程であり、当業者は容易に式（Z-4）又は式（Z-5）で表される化合物を合成することができる。

[0147] 式 (Z-4) 又は式 (Z-5) で表される化合物の中でも、ペンタエリスリトール誘導体及び／又はジペンタエリスリトール誘導体がより好ましい。

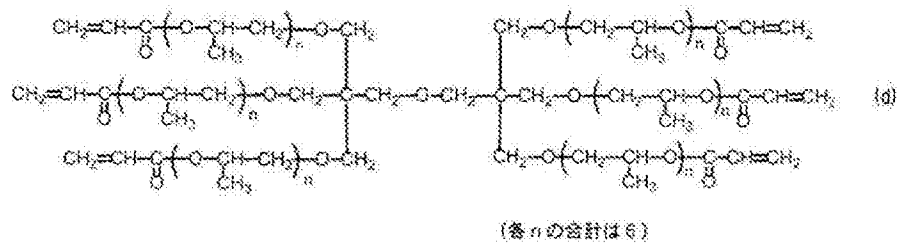
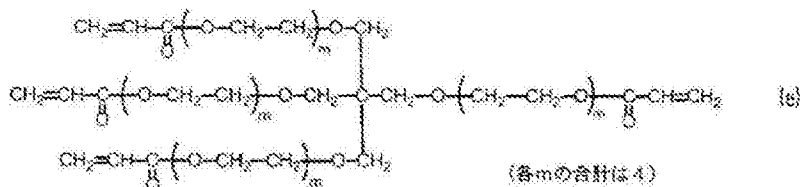
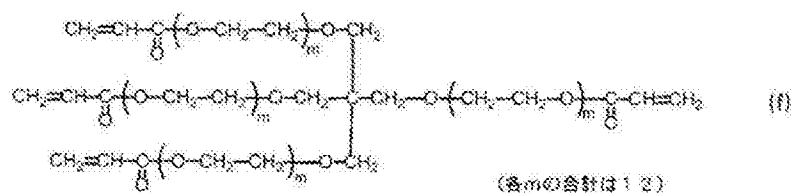
具体的には、下記式（a）～（f）で表される化合物（以下、「例示化合物（a）～（f）」とも称する。）が挙げられ、中でも、例示化合物（a）、（b）、（e）、（f）が好ましい。

[0148] [化47]



[0149]

[化48]



[0150] 式(Z-4)、式(Z-5)で表される重合性化合物の市販品としては、例えばサトマー社製のエチレンオキシ鎖を4個有する4官能アクリレートであるSR-494、日本化薬(株)製のペンチレンオキシ鎖を6個有する6官能アクリレートであるDPCA-60、イソブチレンオキシ鎖を3個有する3官能アクリレートであるTPA-330などが挙げられる。

[0151] 重合性化合物としては、特公昭48-41708号公報、特開昭51-37193号公報、特公平2-32293号公報、特公平2-16765号公報に記載されているようなウレタンアクリレート類や、特公昭58-49860号公報、特公昭56-17654号公報、特公昭62-39417号公報、特公昭62-39418号公報記載のエチレンオキサイド系骨格を有するウレタン化合物類も好適である。また、特開昭63-277653号公報、特開昭63-260909号公報、特開平1-105238号公報に記載される、分子内にアミノ構造やスルフィド構造を有する付加重合性化合物類

を用いることによって、非常に感光スピードに優れた赤外線吸収組成物を得ることができる。

市販品としては、ウレタンオリゴマーUAS-10、UAB-140（山陽国策パルプ社製）、UA-7200（新中村化学工業（株）製）、DPHA-40H（日本化薬（株）製）、UA-306H、UA-306T、UA-306I、AH-600、T-600、AI-600（共栄社化学（株）製）などが挙げられる。

[0152]（環状エーテル基を有する化合物）

本発明では、硬化性化合物として、環状エーテル基を有する化合物を用いることもできる。環状エーテル基としては、エポキシ基、オキセタニル基が挙げられ、エポキシ基が好ましい。すなわち、環状エーテル基を有する化合物は、エポキシ基を有する化合物が好ましい。

ドライエッチング法でパターンを形成する場合には、環状エーテル基を有する化合物が硬化性化合物として好ましく用いられる。

環状エーテル基を有する化合物としては、1分子内に環状エーテル基を2つ以上有する化合物が好ましい。環状エーテル基は、1分子内に2～10個が好ましく、2～5個がより好ましく、3個が特に好ましい。

[0153] 本発明において環状エーテル基を有する化合物は、2つのベンゼン環が炭化水素基で連結した構造を有するものが好ましく用いられる。炭化水素基は、炭素数1～6のアルキレン基が好ましい。

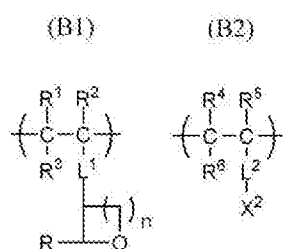
また、環状エーテル基は、連結基を介して連結していることが好ましい。連結基としては、アルキレン基、アリーレン基、 $-O-$ 、 $-NR'-$ （ R' は、水素原子、置換基を有していてもよいアルキル基または置換基を有していてもよいアリール基を表し、水素原子が好ましい）で表される構造、 $-SO_2-$ 、 $-CO-$ 、 $-O-$ および $-S-$ から選ばれる少なくとも一つを含む基が挙げられる。

[0154] 環状エーテル基を有する化合物は、低分子化合物（例えば、分子量2000未満、さらには、分子量1000未満）でもよいし、高分子化合物（macro

molecule) (例えば、分子量1000以上、ポリマーの場合は、重量平均分子量が1000以上)のいずれでもよい。エポキシ基を有する化合物の重量平均分子量は、200～100000が好ましく、500～50000がより好ましい。重量平均分子量の上限は、3000以下が好ましく、2000以下がより好ましく、1500以下が更に好ましい。

[0155] 環状エーテル基を有する化合物は、特開2013-011869号公報の段落番号0034～0036、特開2014-043556号公報の段落番号0147～0156、特開2014-089408号公報の段落番号0085～0092に記載された化合物を用いることもできる。これらの内容は、本明細書に組み込まれる。また下記式(B1)を含む繰り返し単位を有する重合体を用いることもできる。式(B1)を含む重合体は、さらに式(B2)の繰り返し単位を含んでいても良い。

[0156] [化49]



式中、 $R^1 \sim R^6$ は、それぞれ独立に、水素原子、アルキル基、又は、ハロゲン原子を表す。 L^1 および L^2 は、それぞれ独立に、単結合又は2価の連結基を表す。 X^2 はフッ素原子で置換されたアルキル基またはフッ素原子で置換されたアリール基を表す。 R は、水素原子またはアルキル基を表し、 L^1 と結合して環を形成してもよい。 n は0または1を表す。

[0157] $R^1 \sim R^6$ は、それぞれ独立に、水素原子又はアルキル基であることが好ましい。 $R^1 \sim R^6$ がアルキル基を表す場合、炭素数1～3のアルキル基が好ましい。 $R^1 \sim R^6$ がハロゲン原子を表す場合、フッ素原子が好ましい。

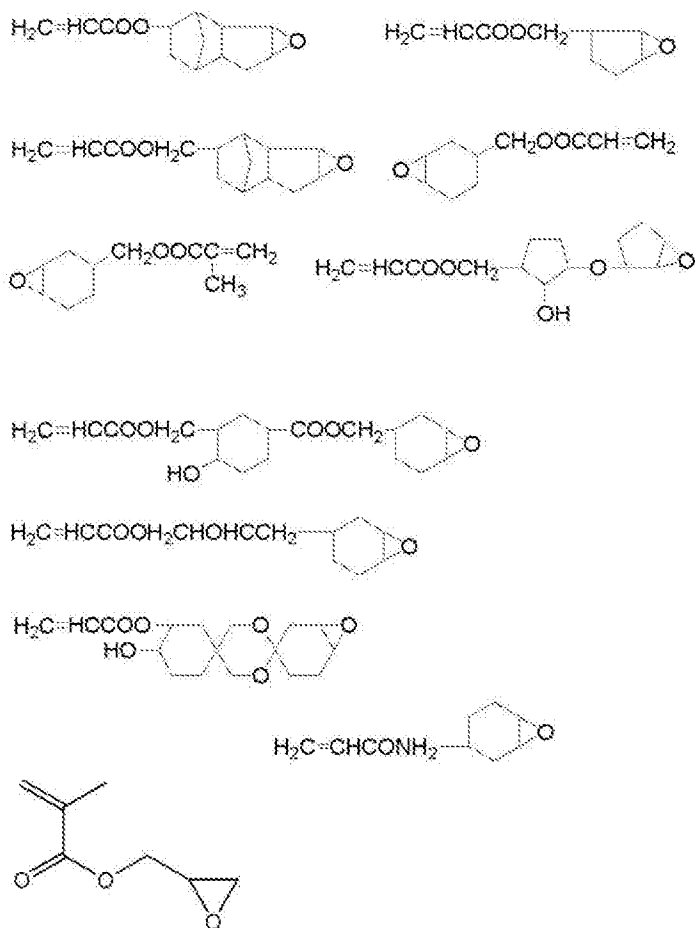
L^1 、 L^2 が2価の連結基を表す場合、2価の連結基としては、ハロゲン原子が置換していてもよいアルキレン基、ハロゲン原子が置換していてもよいア

リーレン基、 $-\text{NR}^{12}-$ 、 $-\text{CONR}^{12}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}_2-$ 、 $\text{SO}_2\text{NR}^{12}-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、 $-\text{SO}_2-$ 、又は、これらの組み合わせが挙げられる。なかでも、炭素数2～10のハロゲン原子が置換していてもよいアルキレン基及び炭素数6～12のハロゲン原子が置換していてもよいアリーレン基からなる群から選択される少なくとも1種、又は、これらの基と $-\text{NR}^{12}-$ 、 $-\text{CONR}^{12}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}_2-$ 、 $\text{SO}_2\text{NR}^{12}-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ 、及び SO_2- からなる群から選択される少なくとも1種の基との組み合わせからなる基が好ましく、炭素数2～10のハロゲン原子が置換していてもよいアルキレン基、 $-\text{CO}_2-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CONR}^{12}-$ 、又は、これらの基の組み合わせからなる基がより好ましい。ここで、上記 R^{12} は、水素原子又はメチル基を表す。

R は、水素原子またはアルキル基を表す。 R がアルキル基を表す場合、アルキル基の炭素数は、1～10が好ましく、1～6がより好ましい。また、 R は、 L^1 と結合して環を形成してもよい。 R と L^1 とが結合して形成する環は、5員環または6員環が好ましい。また、上記環は、脂環または芳香環が挙げられ、脂環が好ましい。

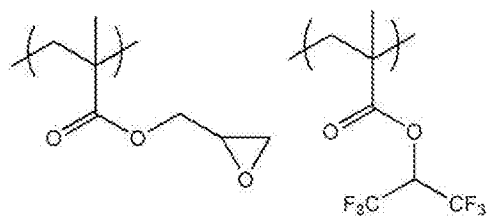
[0158] 上記式(B1)の繰り返し単位を形成するモノマーとしては、例えば下記化合物が挙げられる。

[化50]



[0159] 上記式（B 1）の繰り返し単位を含む重合体の具体例としては、下記重合体が挙げられる。

[化51]



[0160] 本発明において、環状エーテル基を有する化合物は、エポキシ樹脂が好ましい。エポキシ樹脂としては、例えばフェノール化合物のグリシジルエーテル化物であるエポキシ樹脂、各種ノボラック樹脂のグリシジルエーテル化物であるエポキシ樹脂、脂環式エポキシ樹脂、脂肪族系エポキシ樹脂、複素環式エポキシ樹脂、グリシジルエステル系エポキシ樹脂、グリシジルアミン系

エポキシ樹脂、ハロゲン化フェノール類をグリシジル化したエポキシ樹脂、エポキシ基をもつケイ素化合物とそれ以外のケイ素化合物との縮合物、エポキシ基を持つ重合性不飽和化合物とそれ以外の他の重合性不飽和化合物との共重合体等が挙げられる。

[0161] フェノール類化合物のグリシジルエーテル化物であるエポキシ樹脂としては、例えば 2-[4-(2,3-エポキシプロポキシ)フェニル]-2-[4-[1,1-ビス[4-(2,3-ヒドロキシ)フェニル]エチル]フェニル]プロパン、ビスフェノールA、ビスフェノールF、ビスフェノールS、4,4'-ビフェノール、テトラメチルビスフェノールA、ジメチルビスフェノールA、テトラメチルビスフェノールF、ジメチルビスフェノールF、テトラメチルビスフェノールS、ジメチルビスフェノールS、テトラメチル-4,4'-ビフェノール、ジメチル-4,4'-ビフェノール、1-(4-ヒドロキシフェニル)-2-[4-(1,1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)エチル)フェニル]プロパン、2,2'-メチレン-ビス(4-メチル-6-tert-ブチルフェノール)、4,4'-ブチリデン-ビス(3-メチル-6-tert-ブチルフェノール)、トリスヒドロキシフェニルメタン、レゾルシノール、ハイドロキノン、ピロガロール、フロログリシノール、ジイソプロピリデン骨格を有するフェノール類；1,1-ジ-4-ヒドロキシフェニルフルオレン等のフルオレン骨格を有するフェノール類；フェノール化ポリブタジエン等のポリフェノール化合物のグリシジルエーテル化物であるエポキシ樹脂等が挙げられる。

[0162] ノボラック樹脂のグリシジルエーテル化物であるエポキシ樹脂としては、例えばフェノール、クレゾール類、エチルフェノール類、ブチルフェノール類、オクチルフェノール類、ビスフェノールA、ビスフェノールF及びビスフェノールS等のビスフェノール類、ナフトール類等の各種フェノールを原料とするノボラック樹脂、キシリレン骨格含有フェノールノボラック樹脂、ジシクロペンタジエン骨格含有フェノールノボラック樹脂、ビフェニル骨格含有フェノールノボラック樹脂、フルオレン骨格含有フェノールノボラック

樹脂等の各種ノボラック樹脂のグリシジルエーテル化物等が挙げられる。

[0163] 脂環式エポキシ樹脂としては、例えば3, 4-エポキシシクロヘキシルメチルー(3, 4-エポキシ)シクロヘキシルカルボキシレート、ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル)アジペート等の脂肪族環骨格を有する脂環式エポキシ樹脂が挙げられる。

脂肪族系エポキシ樹脂としては、例えば1, 4-ブタンジオール、1, 6-ヘキサンジオール、ポリエチレングリコール、ペンタエリスリトール等の多価アルコールのグリシジルエーテル類が挙げられる。

複素環式エポキシ樹脂としては、例えばイソシアヌル環、ヒダントイン環等の複素環を有する複素環式エポキシ樹脂が挙げられる。

グリシジルエステル系エポキシ樹脂としては、例えばヘキサヒドロフタル酸ジグリシジルエステル等のカルボン酸エステル類からなるエポキシ樹脂が挙げられる。

グリシジルアミン系エポキシ樹脂としては、例えばアニリン、トルイジン等のアミン類をグリシジル化したエポキシ樹脂が挙げられる。

ハロゲン化フェノール類をグリシジル化したエポキシ樹脂としては、例えばブロム化ビスフェノールA、ブロム化ビスフェノールF、ブロム化ビスフェノールS、ブロム化フェノールノボラック、ブロム化クレゾールノボラック、クロル化ビスフェノールS、クロル化ビスフェノールA等のハロゲン化フェノール類をグリシジル化したエポキシ樹脂が挙げられる。

[0164] エポキシ基を持つ重合性不飽和化合物とそれ以外の他の重合性不飽和化合物との共重合体としては、市場から入手可能な製品では、マープルフG-0150M、G-0105SA、G-0130SP、G-0250SP、G-1005S、G-1005SA、G-1010S、G-2050M、G-01100、G-01758等が挙げられる。エポキシ基を持つ重合性不飽和化合物としては、例えばアクリル酸グリシジル、メタクリル酸グリシジル、4-ビニルー1-シクロヘキセン-1, 2-エポキシド等が挙げられる。また他の重合性不飽和化合物の共重合体としては、例えばメチル(メタ)ア

クリレート、ベンジル（メタ）アクリレート、シクロヘキシル（メタ）アクリレート、スチレン、ビニルシクロヘキサンなどが挙げられるが、特にメチル（メタ）アクリレート、ベンジル（メタ）アクリレート、スチレンが好ましい。

[0165] エポキシ樹脂の好ましいエポキシ当量は、 $310 \sim 3300 \text{ g/eq}$ であり、より好ましくは $310 \sim 1700 \text{ g/eq}$ であり、さらに好ましくは $310 \sim 1000 \text{ g/eq}$ である。エポキシ樹脂は1種又は2種以上を混合して用いても良い。

[0166] エポキシ樹脂は、市販品を用いることもできる。市販品としては、例えば、以下のものが挙げられる。

ビスフェノールA型エポキシ樹脂として、JER827、JER828、JER834、JER1001、JER1002、JER1003、JER1055、JER1007、JER1009、JER1010（以上、三菱化学（株）製）、EPICLON860、EPICLON1050、EPICLON1051、EPICLON1055（以上、DIC（株）製）等が挙げられる。

ビスフェノールF型エポキシ樹脂は、JER806、JER807、JER4004、JER4005、JER4007、JER4010（以上、三菱化学（株）製）、EPICLON830、EPICLON835（以上、DIC（株）製）、LCE-21、RE-602S（以上、日本化薬（株）製）等が挙げられる。

フェノールノボラック型エポキシ樹脂として、JER152、JER154、JER157S70、JER157S65（以上、三菱化学（株）製）、EPICLON N-740、EPICLON N-770、EPICLON N-775（以上、DIC（株）製）等が挙げられる。

クレゾールノボラック型エポキシ樹脂として、EPICLON N-660、EPICLON N-665、EPICLON N-670、EPICLON N-673、EPICLON N-680、EPICLON N-

690、EPICLON N-695（以上、DIC（株）製）、EOCN-1020（日本化薬（株）製）等が挙げられる。

脂肪族系エポキシ樹脂として、ADEKA RESIN EP-4080S、ADEKA RESIN EP-4085S、ADEKA RESIN EP-4088S（以上、（株）ADEKA製）、セロキサイド2021P、セロキサイド2081、セロキサイド2083、セロキサイド2085、EHPE3150、EPOLEAD PB 3600、EPOLEAD PB 4700（以上、（株）ダイセル製）、デナコール EX-212L、EX-214L、EX-216L、EX-321L、EX-850L（以上、ナガセケムテックス（株）製）等が挙げられる。

その他にも、ADEKA RESIN EP-4000S、ADEKA RESIN EP-4003S、ADEKA RESIN EP-4010S、ADEKA RESIN EP-4011S（以上、（株）ADEKA製）、NC-2000、NC-3000、NC-7300、XD-1000、EPPN-501、EPPN-502（以上、（株）ADEKA製）、JER1031S（三菱化学（株）製）等が挙げられる。

[0167] 硬化性化合物の含有量は、組成物の全固形分に対し、0.1～40質量%が好ましい。下限は、例えば0.5質量%以上がより好ましく、1質量%以上が更に好ましい。上限は、例えば、30質量%以下がより好ましく、20質量%以下が更に好ましい。硬化性化合物は、1種単独であってもよいし、2種以上を併用してもよい。2種以上を併用する場合は、合計量が上記範囲となることが好ましい。

[0168] <<光重合開始剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、光重合開始剤を含有することが好ましい。

光重合開始剤としては、重合性化合物の重合を開始する能力を有する限り、特に制限はなく、公知の光重合開始剤の中から適宜選択することができる。例えば、紫外線領域から可視光領域までの光線に対して感光性を有する光重合開始剤が好ましい。また、光励起された増感剤と何らかの作用を生じ、

活性ラジカルを生成する活性剤であってもよく、モノマーの種類に応じてカチオン重合を開始させるような開始剤であってもよい。光重合開始剤は光ラジカル重合開始剤であることが好ましい。

また、光重合開始剤は、約300nm～800nm（330nm～500nmがより好ましい。）の範囲内に少なくとも約50のモル吸光係数を有する化合物を、少なくとも1種含有していることが好ましい。

[0169] 光重合開始剤としては、例えば、ハロゲン化炭化水素誘導体（例えば、トリアジン骨格を有するハロゲン化炭化水素誘導体、オキサジアゾール骨格を有するハロゲン化炭化水素誘導体など）、アシルホスフィンオキサイド等のアシルホスフィン化合物、ヘキサアリアルビイミダゾール、オキシム誘導体等のオキシム化合物、有機過酸化物、チオ化合物、ケトン化合物、芳香族オニウム塩、ケトオキシムエーテル、アミノアセトフェノン化合物、ヒドロキシアセトフェノンなどが挙げられる。トリアジン骨格を有するハロゲン化炭化水素化合物としては、例えば、若林ら著、*Bull. Chem. Soc. Japan*, 42、2924（1969）記載の化合物、英国特許1388492号明細書記載の化合物、特開昭53-133428号公報に記載の化合物、独国特許3337024号明細書記載の化合物、F. C. Schaefferなどによる*J. Org. Chem.* ; 29、1527（1964）記載の化合物、特開昭62-58241号公報に記載の化合物、特開平5-281728号公報に記載の化合物、特開平5-34920号公報に記載の化合物、米国特許第4212976号明細書に記載されている化合物などが挙げられる。

[0170] また、露光感度の観点から、トリハロメチルトリアジン化合物、ベンジルジメチルケタール化合物、 α -ヒドロキシケトン化合物、 α -アミノケトン化合物、アシルホスフィン化合物、ホスフィンオキサイド化合物、メタロセン化合物、オキシム化合物、トリアリルイミダゾールダイマー、オニウム化合物、ベンゾチアゾール化合物、ベンゾフェノン化合物、アセトフェノン化合物及びその誘導体、シクロペンタジエン-ベンゼン-鉄錯体及びその塩、

ハロメチルオキサジアゾール化合物、3-アリール置換クマリン化合物からなる群より選択される化合物が好ましい。

[0171] さらに好ましい化合物は、トリハロメチルトリアジン化合物、 α -アミノケトン化合物、アシルホスフィン化合物、ホスフィンオキサイド化合物、オキシム化合物、トリアリルイミダゾールダイマー、オニウム化合物、ベンゾフェノン化合物、アセトフェノン化合物であり、トリハロメチルトリアジン化合物、 α -アミノケトン化合物、オキシム化合物、トリアリルイミダゾールダイマー、ベンゾフェノン化合物からなる群より選ばれる少なくとも一種の化合物が特に好ましい。

[0172] 特に、本発明の赤外線カットフィルタを固体撮像素子に使用する場合には、微細なパターンをシャープな形状で形成する必要があるために、硬化性とともに未露光部に残渣がなく現像されることが好ましい。このような観点からは、光重合開始剤としてはオキシム化合物を使用することが好ましい。特に、固体撮像素子において微細なパターンを形成する場合、硬化用露光にステッパー露光を用いるが、この露光機はハロゲンにより損傷される場合がある。このため、光重合開始剤の添加量も低く抑える必要がある。これらの点を考慮すれば、固体撮像素子の如き微細パターンを形成するには光重合開始剤としては、オキシム化合物を用いるのが特に好ましい。また、オキシム化合物を用いることにより、色移り性を改善できる。

光重合開始剤の具体例としては、例えば、特開2013-29760号公報の段落番号0265～0268を参酌することができ、この内容は本明細書に組み込まれる。

[0173] 光重合開始剤としては、ヒドロキシアセトフェノン化合物、アミノアセトフェノン化合物、及び、アシルホスフィン化合物も好適に用いることができる。より具体的には、例えば、特開平10-291969号公報に記載のアミノアセトフェノン系開始剤、特許第4225898号公報に記載のアシルホスフィン系開始剤も用いることができる。

ヒドロキシアセトフェノン系開始剤としては、IRGACURE-184

、DAROCUR-1173、IRGACURE-500、IRGACURE-2959、IRGACURE-127（商品名：いずれもBASF社製）を用いることができる。

アミノアセトフェノン系開始剤としては、市販品であるIRGACURE-907、IRGACURE-369、及び、IRGACURE-379EG（商品名：いずれもBASF社製）を用いることができる。アミノアセトフェノン系開始剤は、365nm又は405nm等の長波長光源に吸収波長がマッチングされた特開2009-191179号公報に記載の化合物も用いることができる。

アシルホスフィン系開始剤としては、市販品であるIRGACURE-819やDAROCUR-TPO（商品名：いずれもBASF社製）を用いることができる。

[0174] 光重合開始剤として、より好ましくはオキシム化合物が挙げられる。

オキシム化合物の具体例としては、特開2001-233842号公報に記載の化合物、特開2000-80068号公報に記載の化合物、特開2006-342166号公報に記載の化合物を用いることができる。

本発明において、好適に用いることのできるオキシム化合物としては、例えば、3-ベンゾイルオキシイミノブタン-2-オン、3-アセトキシイミノブタン-2-オン、3-プロピオニルオキシイミノブタン-2-オン、2-アセトキシイミノペンタン-3-オン、2-アセトキシイミノ-1-フェニルプロパン-1-オン、2-ベンゾイルオキシイミノ-1-フェニルプロパン-1-オン、3-(4-トルエンスルホニルオキシ)イミノブタン-2-オン、及び2-エトキシカルボニルオキシイミノ-1-フェニルプロパン-1-オンなどが挙げられる。

また、J. C. S. Perkin II (1979年) pp. 1653-1660、J. C. S. Perkin II (1979年) pp. 156-162、Journal of Photopolymer Science and Technology (1995年) pp. 202-232、特開200

0-66385号公報、特開2000-80068号公報、特表2004-534797号公報、特開2006-342166号公報の各公報等に記載の化合物も挙げられる。

市販品ではIRGACURE-OXE01、IRGACURE-OXE02、IRGACURE-OXE03、IRGACURE-OXE04（以上、BASF社製）も好適に用いられる。また、TR-PBG-304（常州強力電子新材料有限公司製）、アデカアークルズNCI-930（（株）ADEKA製）、アデカオプトマーN-1919（（株）ADEKA製、特開2012-14052号公報に記載の光重合開始剤2）を用いることができる。

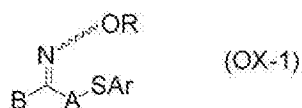
[0175] また上記記載以外のオキシム化合物として、カルバゾール環のN位にオキシムが連結した特表2009-519904号公報に記載の化合物、ベンゾフェノン部位にヘテロ置換基が導入された米国特許第7626957号公報に記載の化合物、色素部位にニトロ基が導入された特開2010-15025号公報及び米国特許出願公開第2009-292039号明細書記載の化合物、国際公開第2009/131189号明細書に記載のケトオキシム化合物、トリアジン骨格とオキシム骨格を同一分子内に含有する米国特許第7556910号明細書に記載の化合物、405nmに吸収極大を有しg線光源に対して良好な感度を有する特開2009-221114号公報に記載の化合物、などを用いてもよい。

好ましくは、例えば、特開2013-29760号公報の段落番号0274～0275を参酌することができ、この内容は本明細書に組み込まれる。

具体的には、オキシム化合物としては、下記式（OX-1）で表される化合物が好ましい。なお、オキシムのN-O結合が（E）体のオキシム化合物であっても、（Z）体のオキシム化合物であっても、（E）体と（Z）体との混合物であってもよい。

[0176]

[化52]



[0177] 式（OX-1）中、RおよびBは各々独立に一価の置換基を表し、Aは二価の有機基を表し、A_rはアリール基を表す。

式（OX-1）中、Rで表される一価の置換基としては、一価の非金属原子団であることが好ましい。

一価の非金属原子団としては、アルキル基、アリール基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、複素環基、アルキルチオカルボニル基、アリールチオカルボニル基等が挙げられる。また、これらの基は、1以上の置換基を有していてもよい。また、前述した置換基は、さらに他の置換基で置換されていてもよい。

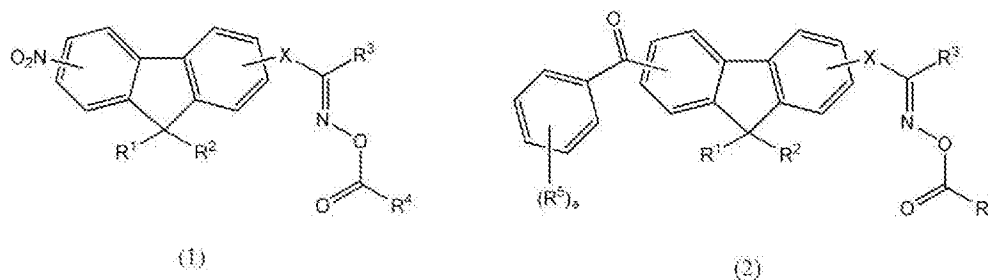
置換基としてはハロゲン原子、アリールオキシ基、アルコキシカルボニル基またはアリールオキシカルボニル基、アシルオキシ基、アシル基、アルキル基、アリール基等が挙げられる。

式（OX-1）中、Bで表される一価の置換基としては、アリール基、複素環基、アリールカルボニル基、又は、複素環カルボニル基が好ましい。これらの基は1以上の置換基を有していてもよい。置換基としては、前述した置換基が例示できる。

式（OX-1）中、Aで表される二価の有機基としては、炭素数1～12のアルキレン基、シクロアルキレン基、アルキニレン基が好ましい。これらの基は1以上の置換基を有していてもよい。置換基としては、前述した置換基が例示できる。

[0178] 本発明は、光重合開始剤として、下記式（1）または式（2）で表される化合物を用いることもできる。

[化53]



[0179] 式(1)において、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、炭素数1～20のアルキル基、炭素数4～20の脂環式炭化水素基、炭素数6～30のアリール基、または、炭素数7～30のアリールアルキル基を表し、 R^1 及び R^2 がフェニル基の場合、フェニル基どうしが結合してフルオレン基を形成してもよく、 R^3 及び R^4 は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数1～20のアルキル基、炭素数6～30のアリール基、炭素数7～30のアリールアルキル基または炭素数4～20の複素環基を表し、 X は、直接結合またはカルボニル基を示す。

[0180] 式(2)において、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、式(1)における R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 と同義であり、 R^5 は、 $-\text{R}^6$ 、 $-\text{OR}^6$ 、 $-\text{SR}^6$ 、 $-\text{COR}^6$ 、 $-\text{CONR}^6\text{R}^6$ 、 $-\text{NR}^6\text{COR}^6$ 、 $-\text{OCOR}^6$ 、 $-\text{COOR}^6$ 、 $-\text{SCOR}^6$ 、 $-\text{OCSR}^6$ 、 $-\text{COSR}^6$ 、 $-\text{CSOR}^6$ 、 $-\text{CN}$ 、ハロゲン原子または水酸基を表し、 R^6 は、炭素数1～20のアルキル基、炭素数6～30のアリール基、炭素数7～30のアリールアルキル基または炭素数4～20の複素環基を表し、 X は、直接結合またはカルボニル基を表し、 a は0～5の整数を表す。

[0181] 上記式(1)及び式(2)において、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に、メチル基、エチル基、 n -プロピル基、 i -プロピル基、シクロヘキシル基またはフェニル基が好ましい。 R^3 はメチル基、エチル基、フェニル基、トリル基またはキシリル基が好ましい。 R^4 は炭素数1～6のアルキル基又はフェニル基が好ましい。 R^5 はメチル基、エチル基、フェニル基、トリル基又はナフチル基が好ましい。 X は直接結合が好ましい。

式(1)及び式(2)で表される化合物の具体例としては、例えば、特開

2014-137466号公報の段落番号0076～0079に記載された化合物が挙げられる。この内容は本明細書に組み込まれる。

[0182] 本発明は、光重合開始剤として、フッ素原子を有するオキシム化合物を用いることもできる。フッ素原子を有するオキシム化合物の具体例としては、特開2010-262028号公報に記載の化合物、特表2014-500852号公報に記載の化合物24、36～40、特開2013-164471号公報に記載の化合物（C-3）などが挙げられる。この内容は本明細書に組み込まれる。

[0183] 本発明は、光重合開始剤として、ニトロ基を有するオキシム化合物を用いることができる。ニトロ基を有するオキシム化合物は、二量体とすることも好ましい。ニトロ基を有するオキシム化合物の具体例としては、特開2013-114249号公報の段落番号0031～0047、特開2014-137466号公報の段落番号0008～0012、0070～0079に記載されている化合物、特許第4223071号明細書の段落番号0007～0025に記載されている化合物、アデカアークルズNCI-831（（株）ADEKA製）が挙げられる。

[0184] 本発明は、光重合開始剤として、ベンゾフラン骨格を有するオキシム化合物を用いることもできる。具体例としては、国際公開第2015/036910号明細書に記載されるOE-01～OE-75が挙げられる。

[0185] オキシム化合物は、350nm～500nmの波長領域に吸収極大を有するオキシム化合物が好ましく、360nm～480nmの波長領域に吸収極大を有するオキシム化合物がより好ましい。また、オキシム化合物は、365nm及び405nmの吸光度が高いオキシム化合物が好ましい。

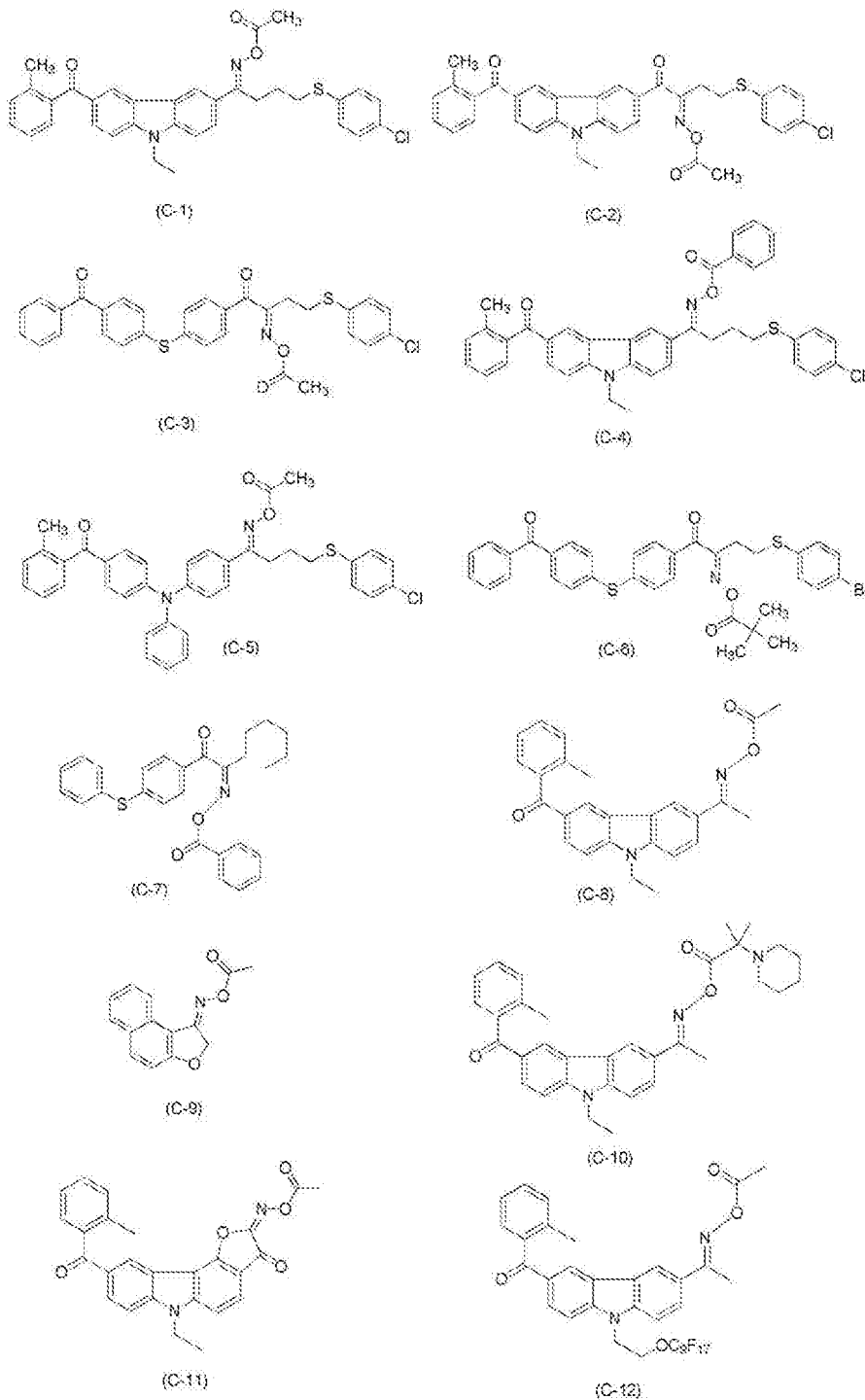
オキシム化合物の365nm又は405nmにおけるモル吸光係数は、感度の観点から、1,000～300,000であることが好ましく、2,000～300,000であることがより好ましく、5,000～200,000であることが特に好ましい。

化合物のモル吸光係数は、公知の方法を用いて測定することができる。例

えば、紫外可視分光光度計（V a r i a n社製C a r y - 5 s p e c t r o p h o t o m e t e r）にて、酢酸エチル溶媒を用い、0.01 g/Lの濃度で測定することが好ましい。

[0186] 本発明において好ましく使用されるオキシム化合物の具体例を以下に示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[化54]



[0187] 光重合開始剤は、オキシム化合物と α -アミノケトン化合物とを含むことも好ましい。両者を併用することで、現像性が向上し、矩形性に優れたパターンを形成しやすい。オキシム化合物と α -アミノケトン化合物とを併用する場合、オキシム化合物100質量部に対して、 α -アミノケトン化合物が

50～600質量部含まれることが好ましく、150～400質量部がより好ましい。

[0188] 光重合開始剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対し0.1～50質量%が好ましく、より好ましくは0.5～30質量%であり、さらに好ましくは1～20質量%である。この範囲とすることにより、より良好な感度とパターン形成性が得られる。赤外線吸収組成物は、光重合開始剤を、1種のみを含んでいてもよいし、2種以上含んでいてもよい。2種以上含む場合は、その合計量が上記範囲となることが好ましい。

[0189] <<溶剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、溶剤を含有することができる。溶剤としては、水、有機溶剤が挙げられる。溶剤は、各成分の溶解性や組成物の塗布性を満足すれば基本的には特に制限はない。赤外線吸収組成物の塗布性、安全性を考慮して選ばれることが好ましい。例えば、樹脂として上述したポリマーの水性分散物を用いる場合は、溶剤は水を用いることが好ましい。

[0190] 有機溶剤の例としては、例えば、以下の有機溶剤が挙げられる。

エステル類として、例えば、酢酸エチル、酢酸-nブチル、酢酸イソブチル、酢酸シクロヘキシル、ギ酸アミル、酢酸イソアミル、プロピオン酸ブチル、酪酸イソプロピル、酪酸エチル、酪酸ブチル、乳酸メチル、乳酸エチル、オキシ酢酸アルキル（例えば、オキシ酢酸メチル、オキシ酢酸エチル、オキシ酢酸ブチル（例えば、メトキシ酢酸メチル、メトキシ酢酸エチル、メトキシ酢酸ブチル、エトキシ酢酸メチル、エトキシ酢酸エチル等））、3-オキシプロピオン酸アルキルエステル類（例えば、3-オキシプロピオン酸メチル、3-オキシプロピオン酸エチル等（例えば、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル等））、2-オキシプロピオン酸アルキルエステル類（例えば2-オキシプロピオン酸メチル、2-オキシプロピオン酸エチル、2-オキシプロピオン酸プロピル等（例えば、2-メトキシプロピオン酸メチル、2-メトキシプロピオン酸エチル、2-メトキシ

プロピオン酸プロピル、2-エトキシプロピオン酸メチル、2-エトキシプロピオン酸エチル)、2-オキシ-2-メチルプロピオン酸メチル及び2-オキシ-2-メチルプロピオン酸エチル(例えば、2-メトキシ-2-メチルプロピオン酸メチル、2-エトキシ-2-メチルプロピオン酸エチル等)、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、ピルビン酸プロピル、アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、2-オキソブタン酸メチル、2-オキソブタン酸エチル等が挙げられる。エーテル類として、例えば、ジエチレングリコールジメチルエーテル、テトラヒドロフラン、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、メチルセロソルブアセテート、エチルセロソルブアセテート、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノプロピルエーテルアセテート等が挙げられるケトン類として、例えば、メチルエチルケトン、シクロヘキサノン、シクロペンタノン、2-ヘプタノン、3-ヘプタノン等が挙げられる。芳香族炭化水素類として、例えば、トルエン、キシレン等が挙げられる。ただし溶剤としての芳香族炭化水素類(ベンゼン、トルエン、キシレン、エチルベンゼン等)は、環境面等の理由により低減したほうがよい場合がある(例えば、有機溶剤全量に対して、50質量ppm(parts per million)以下とすることもでき、10質量ppm以下とすることもでき、1質量ppm以下とすることもできる)。

[0191] 有機溶剤は、1種単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせ用いてもよい。

有機溶剤を2種以上組みあわせて用いる場合、特に好ましくは、上記の3-エトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、エチルセロソルブアセテート、乳酸エチル、ジエチレングリコールジメチルエーテル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、2-ヘプタノン、シク

ロヘキサノン、エチルカルビトールアセテート、ブチルカルビトールアセテート、プロピレングリコールメチルエーテル、及びプロピレングリコールメチルエーテルアセテートから選択される2種以上で構成される混合溶剤である。

[0192] 本発明において、有機溶剤は、過酸化物の含有率が 0.8 mmol/L 以下であることが好ましく、過酸化物を実質的に含まないことがより好ましい。

[0193] 本発明において、溶剤は、金属含有量の少ない溶剤が好ましい。溶剤の金属含有量は、例えば 10 質量ppb (parts per billion) 以下であることが好ましい。必要に応じて質量ppt (parts per trillion) レベルの溶剤を用いてもよく、そのような高純度の溶剤は、例えば東洋合成社が提供している（化学工業日報、2015年11月13日）。

[0194] 溶剤から金属等の不純物を除去する方法としては、例えば、蒸留（分子蒸留や薄膜蒸留等）やフィルタを用いたろ過を挙げることができる。ろ過に用いるフィルタのフィルタ孔径としては、 10 nm 以下が好ましく、 5 nm 以下がより好ましく、 3 nm 以下が更に好ましい。フィルタの材質は、ポリテトラフルオロエチレン、ポリエチレンまたはナイロンが好ましい。

[0195] 溶剤は、異性体（同じ原子数で異なる構造の化合物）が含まれていてもよい。また、異性体は、1種のみが含まれていてもよいし、複数種含まれていてもよい。

[0196] 本発明の赤外線吸収組成物において、溶剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全量に対し、 $10\sim 90$ 質量%であることが好ましく、 $20\sim 80$ 質量%であることがより好ましく、 $25\sim 75$ 質量%であることが更に好ましい。

[0197] <<重合禁止剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、赤外線吸収組成物の製造中又は保存中において、重合性化合物の不要な熱重合を阻止するために、重合禁止剤を含有させてもよい。

重合禁止剤としては、例えばフェノール系ヒドロキシル基含有化合物類、N-オキシド化合物類、ピペリジン1-オキシルフリーラジカル化合物類、ピロリジン1-オキシルフリーラジカル化合物類、N-ニトロソフェニルヒドロキシルアミン類、ジアゾニウム化合物類、カチオン染料類、スルフィド基含有化合物類、ニトロ基含有化合物類、リン系化合物類、ラクトン系化合物類、遷移金属化合物類（ FeCl_3 、 CuCl_2 等）が挙げられる。また、重合禁止剤は、これらの化合物類において、フェノール骨格やリン含有骨格などの重合禁止機能を発現する構造が同一分子内に複数存在する複合系化合物であってもよい。例えば特開平10-46035号公報に記載の化合物なども好適に用いられる。重合禁止剤の具体例は、ハイドロキノン、パラメトキシフェノール、ジ-tert-ブチルパラクレゾール、ピロガロール、tert-ブチルカテコール、ベンゾキノン、4,4'-チオビス（3-メチル-6-tert-ブチルフェノール）、2,2'-メチレンビス（4-メチル-6-tert-ブチルフェノール）、N-ニトロソフェニルヒドロキシアミン塩（アンモニウム塩、第一セリウム塩等）が挙げられる。中でも、パラメトキシフェノールが好ましい。

重合禁止剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.01～5質量%が好ましい。

[0198] <<基板密着剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、基板密着剤を含有することができる。

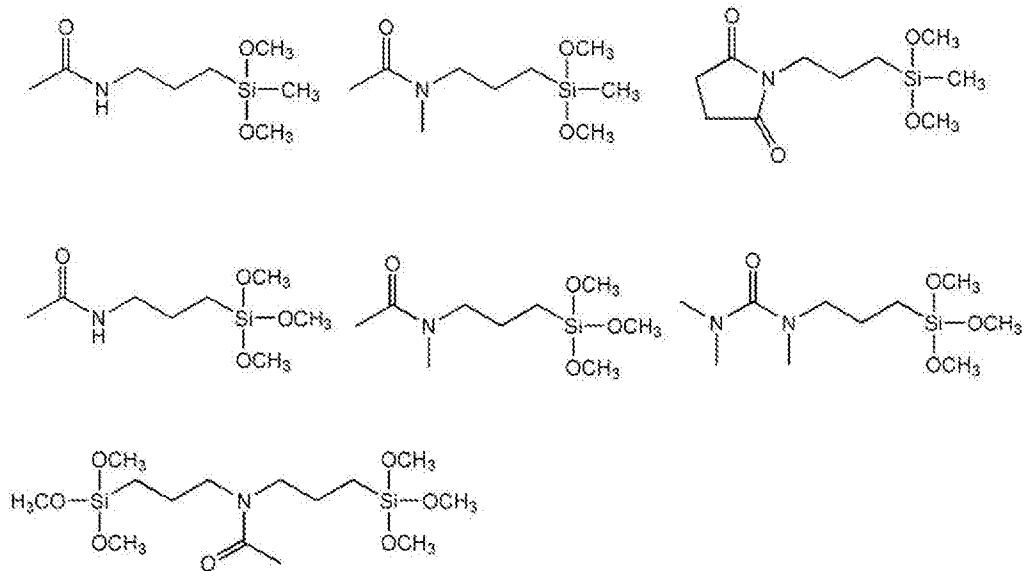
基板密着剤としては、シラン系カップリング剤、チタネート系カップリング剤、アルミニウム系カップリング剤を用いることが好ましい。

[0199] シラン系カップリング剤は、加水分解性基とそれ以外の官能基とを有するシラン化合物が挙げられる。ここで、「加水分解性基」とは、珪素原子に直結し、加水分解反応及び／又は縮合反応によってシロキサン結合を生じ得る置換基をいう。加水分解性基としては、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アシルオキシ基、アルケニルオキシ基が挙げられる。加水分解性基が炭素原子を有する場合、その炭素数は6以下であることが好ましく、4以下で

あることがより好ましい。特に、炭素数4以下のアルコキシ基又は炭素数4以下のアルケニルオキシ基が好ましい。また、加水分解性基以外の官能基は、例えば、ビニル基、スチリル基、(メタ)アクリロイル基、メルカプト基、エポキシ基、オキセタニル基、アミノ基、ウレイド基、スルフィド基、イソシアネート基などが挙げられ、(メタ)アクリロイル基およびエポキシ基が好ましい。

[0200] シラン系カップリング剤の具体例としては、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシラン、3-グリシドキシプロピルメチルジメトキシシラン、3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、3-グリシドキシプロピルメチルジエトキシシラン、3-グリシドキシプロピルトリエトキシシラン、パラスチリルトリメトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルメチルジメトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルメチルジエトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、3-アクリロキシプロピルトリメトキシシラン、N-2-(アミノエチル)-3-アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N-2-(アミノエチル)-3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-アミノプロピルトリエトキシシラン、3-トリエトキシシリル-N-(1,3-ジメチル-ブチリデン)プロピルアミン、N-フェニル-3-アミノプロピルトリメトキシシラン、N-(ビニルベンジル)-2-アミノエチル-3-アミノプロピルトリメトキシシランの塩酸塩、トリス-(トリメトキシシリルプロピル)イソシアヌレート、3-ウレイドプロピルトリエトキシシラン、3-メルカプトプロピルメチルジメトキシシラン、3-メルカプトプロピルトリメトキシシラン、ビス-(トリエトキシシリルプロピル)テトラスルフィド、3-イソシアネートプロピルトリエトキシシランなどが挙げられる。また、上記以外にアルコキシオリゴマーを用いることができる。また、下記化合物を用いることもできる。

[化55]



[0201] 市販品としては、信越シリコン社製のKBM-13、KBM-22、KBM-103、KBE-13、KBE-22、KBE-103、KBM-3033、KBE-3033、KBM-3063、KBM-3066、KBM-3086、KBE-3063、KBE-3083、KBM-3103、KBM-3066、KBM-7103、SZ-31、KPN-3504、KBM-1003、KBE-1003、KBM-303、KBM-402、KBM-403、KBE-402、KBE-403、KBM-1403、KBM-502、KBM-503、KBE-502、KBE-503、KBM-5103、KBM-602、KBM-603、KBM-903、KBE-903、KBE-9103、KBM-573、KBM-575、KBM-9659、KBE-585、KBM-802、KBM-803、KBE-846、KBE-9007、X-40-1053、X-41-1059A、X-41-1056、X-41-1805、X-41-1818、X-41-1810、X-40-2651、X-40-2655A、KR-513、KC-89S、KR-500、X-40-9225、X-40-9246、X-40-9250、KR-401N、X-40-9227、X-40-9247、KR-510、KR-9218、KR-213、X-40-2308、X-

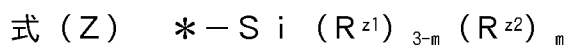
40-9238などが挙げられる。また、シラン系カップリング剤として、特開2009-288703号公報の段落番号0018~0036に記載の化合物、特開2009-242604号公報の段落番号0056~0066に記載の化合物が挙げられ、これらの内容は本明細書に組み込まれる。

[0202] 本発明において、シラン系カップリング剤は、分子内に少なくとも珪素原子と窒素原子と硬化性官能基とを有し、かつ、珪素原子に結合した加水分解性基を有するシラン系カップリング剤Yを用いることが好ましい。

[0203] シラン系カップリング剤Yは、分子内に少なくとも1つの珪素原子を有すればよく、珪素原子は、以下の原子、置換基と結合できる。それらは同じ原子、置換基であっても異なってもよい。結合しうる原子、置換基は、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、炭素数1から20のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、アルキル基及び／又はアリール基で置換可能なアミノ基、シリル基、炭素数1から20のアルコキシ基、アリールオキシ基などが挙げられる。これらの置換基はさらに、シリル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、チオアルコキシ基、アルキル基及び／又はアリール基で置換可能なアミノ基、ハロゲン原子、スルホンアミド基、アルコキシカルボニル基、アミド基、ウレア基、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基、カルボキシル基、又はその塩、スルホ基、又はその塩などで置換されていてもよい。

なお、珪素原子には少なくとも一つの加水分解性基が結合している。

シラン系カップリング剤Yは、式(Z)で表される基が含まれていてもよい。



R^{z1}はアルキル基を表し、R^{z2}は加水分解性基を表し、mは1~3の整数を表す。R^{z1}が表すアルキル基の炭素数は、1~5が好ましく、1~3がより好ましい。

[0204] シラン系カップリング剤Yは、分子内に窒素原子を少なくとも1つ以上有し、窒素原子は、2級アミノ基或いは3級アミノ基の形態で存在することが

好ましい。即ち、窒素原子は置換基として少なくとも1つの有機基を有することが好ましい。なお、アミノ基の構造としては、含窒素ヘテロ環の部分構造の形態で分子内に存在してもよく、アニリンなど置換アミノ基として存在していてもよい。ここで、有機基としては、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、または、これらの組み合わせなどが挙げられる。これらはさらに置換基を有してもよく、導入可能な置換基としては、シリル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、チオアルコキシ基、アミノ基、ハロゲン原子、スルホンアミド基、アルコキシカルボニル基、カルボニルオキシ基、アミド基、ウレア基、アルキレンオキシ基、アンモニウム基、アルキルアンモニウム基、カルボキシル基、又はその塩、スルホ基などが挙げられる。

また、窒素原子は、任意の有機連結基を介して硬化性官能基と結合していることが好ましい。好ましい有機連結基としては、上述の窒素原子及びそれに結合する有機基に導入可能な置換基を挙げることができる。

[0205] シラン系カップリング剤Yに含まれる硬化性官能基は、(メタ)アクリロイルオキシ基、エポキシ基、オキセタニル基、イソシアネート基、ヒドロキシル基、アミノ基、カルボキシル基、チオール基、アルコキシシリル基、メチロール基、ビニル基、(メタ)アクリルアミド基、スチリル基、及び、マレイミド基からなる群から選択される1種以上であることが好ましく、(メタ)アクリロイルオキシ基、エポキシ基、及びオキセタニル基からなる群から選択される1種以上であることがより好ましく、(メタ)アクリロイルオキシ基、エポキシ基、及び、オキセタニル基からなる群から選択される1種以上が更に好ましい。

[0206] シラン系カップリング剤Yは硬化性官能基を一分子中に少なくとも一つ以上有していればよいが、硬化性官能基を2以上有する態様をとることも可能であり、感度、安定性の観点からは、硬化性官能基を2～20有することが好ましく、4～15有することがさらに好ましく、最も好ましくは分子内に硬化性官能基を6～10有する態様である。

[0207] シラン系カップリング剤Yは、例えば以下の式（Y）で表される化合物が挙げられる。



R^{y1} はアルキル基を表し、 R^{y2} は加水分解性基を表し、 R^{y3} は、硬化性官能基を表し、

L N は、窒素原子を有する（ $n+1$ ）価の連結基を表し、

m は1～3の整数を表し、 n は1以上の整数を表す。

式（Y）の R^{y1} 、 R^{y2} および m は、式（Z）の R^{z1} 、 R^{z2} および m と同義であり、好ましい範囲も同様である。

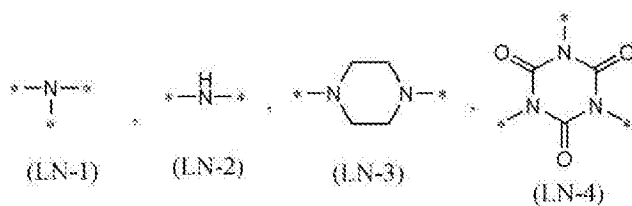
式（Y）の R^{y3} は、硬化性官能基を表す。硬化性官能基は、上述したシラン系カップリング剤Yに含まれる硬化性官能基で説明した基が挙げられる。

式（Y）の n は、1以上の整数を表す。上限は、例えば、20以下が好ましく、15以下がより好ましく、10以下が更に好ましい。下限は、例えば、2以上が好ましく、4以上がより好ましく、6以上が更に好ましい。また、 n は1とすることもできる。

式（Y）の L N は、窒素原子を有する基を表す。

窒素原子を有する基としては、下記式（ $\text{L N}-1$ ）～（ $\text{L N}-4$ ）から選ばれる少なくとも一種、または、下記式（ $\text{L N}-1$ ）～（ $\text{L N}-4$ ）と、 $-\text{CO}-$ 、 $-\text{CO}_2-$ 、 $-\text{O}-$ 、 $-\text{S}-$ および $-\text{SO}_2-$ から選ばれる少なくとも1種との組み合わせからなる基が挙げられる。アルキレン基は、直鎖および分岐のいずれでもよい。アルキレン基およびアリーレン基は、無置換であってもよく、置換基を有していてもよい。置換基としては、ハロゲン原子、ヒドロキシル基が挙げられる。

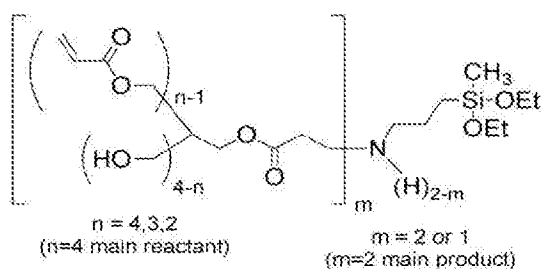
[化56]



式中、*は、連結手を表す。

[0208] シラン系カップリング剤Yの具体例としては、例えば下記化合物が挙げられる。式中Etはエチル基を表す。また、特開2009-288703号公報の段落番号0018～0036に記載の化合物が挙げられ、この内容は本明細書に組み込まれる。

[化57]



[0209] 基板密着剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.1～30質量%が好ましく、0.5～20質量%がより好ましく、1～10質量%が特に好ましい。

[0210] <<界面活性剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、塗布性をより向上させる観点から、各種の界面活性剤を含有させてもよい。界面活性剤としては、フッ素系界面活性剤、ノニオン系界面活性剤、カチオン系界面活性剤、アニオン系界面活性剤、シリコン系界面活性剤などの各種界面活性剤を使用できる。

[0211] 上記組成物にフッ素系界面活性剤を含有させることで、塗布液として調製したときの液特性（特に、流動性）がより向上し、塗布厚の均一性や省液性をより改善することができる。

即ち、フッ素系界面活性剤を含有する組成物を適用した塗布液を用いて膜形成する場合においては、被塗布面と塗布液との界面張力が低下して、被塗布面への濡れ性が改善され、被塗布面への塗布性が向上する。このため、厚みムラの小さい均一厚の膜形成をより好適に行うことができる。

[0212] フッ素系界面活性剤中のフッ素含有率は、3～40質量%が好適であり、より好ましくは5～30質量%であり、特に好ましくは7～25質量%であ

る。フッ素含有率がこの範囲内であるフッ素系界面活性剤は、塗布膜の厚さの均一性や省液性の点で効果的であり、組成物中における溶解性も良好である。

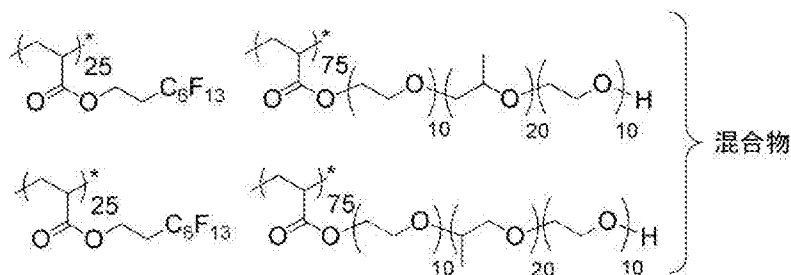
[0213] フッ素系界面活性剤としては、例えば、メガファックF171、F172、F173、F176、F177、F141、F142、F143、F144、R30、F437、F475、F479、F482、F554、F780（以上、DIC（株）製）、フロラードFC430、FC431、FC171（以上、住友スリーエム（株）製）、サーフロンS-382、SC-101、SC-103、SC-104、SC-105、SC1068、SC-381、SC-383、S393、KH-40（以上、旭硝子（株）製）、PolyFox PF636、PF656、PF6320、PF6520、PF7002（以上、OMNOVA社製）等が挙げられる。

[0214] また、フッ素系界面活性剤は、フッ素原子を含有する官能基を持つ分子構造で、熱を加えるとフッ素原子を含有する官能基の部分が切断されてフッ素原子が揮発するアクリル系化合物も好適に使用できる。このようなフッ素系界面活性剤としては、DIC（株）製のメガファックDSシリーズ（化学工業日報、2016年2月22日）（日経産業新聞、2016年2月23日）、例えばメガファックDS-21が挙げられる。

[0215] フッ素系界面活性剤としてブロックポリマーを用いることもでき、具体例としては、例えば特開2011-89090号公報に記載された化合物が挙げられる。

フッ素系界面活性剤は、フッ素原子を有する（メタ）アクリレート化合物に由来する繰り返し単位と、アルキレンオキシ基（好ましくはエチレンオキシ基、プロピレンオキシ基）を2以上（好ましくは5以上）有する（メタ）アクリレート化合物に由来する繰り返し単位と、を含む含フッ素高分子化合物も好ましく用いることができる。また、下記化合物も本発明で用いられるフッ素系界面活性剤として例示される。

[化58]



上記の化合物の重量平均分子量は、好ましくは3,000～50,000であり、例えば、14,000である。

[0216] また、フッ素系界面活性剤は、エチレン性不飽和基を側鎖に有する含フッ素重合体を用いることもできる。具体例としては、特開2010-164965号公報の段落番号0050～0090および段落番号0289～0295に記載された化合物、例えばD I C（株）製のメガファックRS-101、RS-102、RS-718K、RS-72-K等が挙げられる。フッ素系界面活性剤は、特開2015-117327号公報の段落番号0015～0158に記載の化合物を用いることもできる。

[0217] ノニオン系界面活性剤としては、グリセロール、トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン並びにそれらのエトキシレート及びプロポキシレート（例えば、グリセロールプロポキシレート、グリセリンエトキシレート等）、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステアリルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシエチレンオクチルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル、ポリエチレングリコールジラウレート、ポリエチレングリコールジステアレート、ソルビタン脂肪酸エステル、BASF社製のプルロニックL10、L31、L61、L62、10R5、17R2、25R2、テトロニック304、701、704、901、904、150R1、ソルスパース20000（日本ルーブリゾール（株）製）、NCW-101、NCW-1001、NCW-1002（和光純薬工業（株）製）、パイオニンD-6112、D-6112-W、D-6315（竹本油脂（株）製）、オルフィンE101

0、サーフィノール104、400、440（日信化学工業（株）製）などが挙げられる。

[0218] カチオン系界面活性剤として具体的には、オルガノシロキサンポリマーKP341（信越化学工業（株）製）、（メタ）アクリル酸系（共）重合体ポリフローNo. 75、No. 90、No. 95（共栄社化学（株）製）、W001（裕商（株）製）等が挙げられる。

[0219] アニオン系界面活性剤として具体的には、W004、W005、W017（裕商（株）製）、サンデットBL（三洋化成（株）製）等が挙げられる。

[0220] シリコン系界面活性剤としては、例えば、トーレシリコンDC3PA、トーレシリコンSH7PA、トーレシリコンDC11PA、トーレシリコンSH21PA、トーレシリコンSH28PA、トーレシリコンSH29PA、トーレシリコンSH30PA、トーレシリコンSH8400（以上、東レ・ダウコーニング（株）製）、TSF-4440、TSF-4300、TSF-4445、TSF-4460、TSF-4452（以上、モメンティブ・パフォーマンス・マテリアルズ社製）、KP341、KF6001、KF6002（以上、信越シリコン株式会社製）、BYK307、BYK323、BYK330（以上、ビュッケーミー社製）等が挙げられる。

[0221] 界面活性剤は、1種のみを用いてもよいし、2種以上を組み合わせてもよい。

界面活性剤の含有量は、組成物の全固形分に対して、0.001～2.0質量%が好ましく、0.005～1.0質量%がより好ましい。

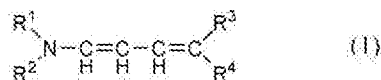
[0222] <<紫外線吸収剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、紫外線吸収剤を含有してもよい。

紫外線吸収剤は、共役ジエン系化合物が好ましく、下記式（1）で表される化合物がより好ましい。この共役ジエン系化合物を用いると、特に低照度露光を行なった際のその後の現像性能変動が抑えられ、パターンの線幅、膜厚、分光スペクトル等のパターン形成性に関する露光照度依存性をより効

果的に抑制することができる。

[化59]



[0223] R^1 及び R^2 は、各々独立に、水素原子、炭素原子数1～20のアルキル基、又は炭素原子数6～20のアリール基を表し、 R^1 と R^2 とは互いに同一でも異なっているとしてもよいが、同時に水素原子を表すことはない。

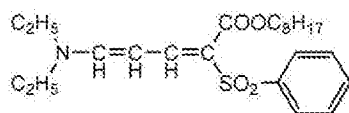
R^3 及び R^4 は、電子求引性基を表す。ここで、電子求引性基は、ハメットの置換基定数 σ_p 値（以下、単に「 σ_p 値」という。）が、0.20以上1.0以下の電子求引性基である。好ましくは、 σ_p 値が0.30以上0.8以下の電子求引性基である。

R^3 、 R^4 としては、アシル基、カルバモイル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、シアノ基、ニトロ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、スルホニルオキシ基、スルファモイル基が好ましく、特にアシル基、カルバモイル基、アルキルオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、スルホニルオキシ基、スルファモイル基が好ましい。

上記式（1）については、特開2010-049029号公報の段落番号0148～0158の記載を参酌でき、この内容は本明細書に組み込まれる。

[0224] 上記式（1）で表される化合物の具体例としては以下の化合物が挙げられる。また、特開2010-049029号公報の段落番号0160～0162に記載の化合物が挙げられ、この内容は本明細書に組み込まれる。

[化60]



紫外線吸収剤の市販品としては、例えば、UV503（大東化学株式会社

）などが挙げられる。

[0225] 紫外線吸収剤は、アミノジエン化合物、サリシレート化合物、ベンゾフェノン化合物、ベンゾトリアゾール化合物、アクリロニトリル化合物、トリアジン化合物等の紫外線吸収剤を用いることができる。具体例としては特開2013-68814号公報に記載の化合物が挙げられる。ベンゾトリアゾール化合物としてはミヨシ油脂製のMYUAシリーズ（化学工業日報、2016年2月1日）を用いてもよい。

[0226] 紫外線吸収剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.01～10質量%が好ましく、0.01～5質量%がより好ましい。

[0227] <<充填剤>>

本発明の赤外線吸収組成物は、充填剤を含有してもよい。

充填剤としては、例えば、シリカ、有機珪素化合物、メラミン樹脂、アクリル樹脂等の無機化合物又は有機化合物の微粒子などが挙げられる。粒子の平均粒径は、1～40 μ m程度が好ましい。充填剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.01～2質量%が好ましく、0.01～1質量%がより好ましい。

[0228] <<酸化防止剤>>

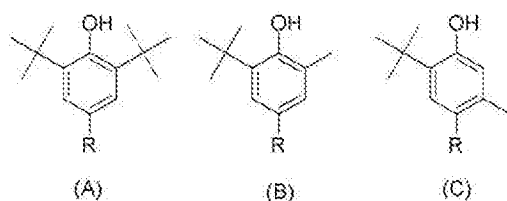
本発明の赤外線吸収組成物は、酸化防止剤を含有することが好ましい。酸化防止剤としては、フェノール化合物、亜リン酸エステル化合物、チオエーテル化合物、ヒンダードアミン化合物などが挙げられ、フェノール化合物、ヒンダードアミン化合物が好ましい。酸化防止剤の分子量は500以上が好ましい。

[0229] フェノール化合物としては、フェノール系酸化防止剤として知られる任意のフェノール化合物を使用することができる。好ましいフェノール化合物としては、ヒンダードフェノール化合物が挙げられる。特に、フェノール性ヒドロキシル基に隣接する部位（オルト位）に置換基を有する化合物が好ましい。前述の置換基としては炭素数1～22の置換又は無置換のアルキル基が好ましく、メチル基、エチル基、プロピオニル基、イソプロピオニル基、ブ

チル基、イソブチル基、*t*-ブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、*t*-ペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、イソオクチル基、2-エチルヘキシル基がより好ましい。また、同一分子内にフェノール基と亜リン酸エステル基を有する化合物も好ましい。

[0230] フェノール化合物は、多置換フェノール系化合物が好ましい。多置換フェノール系化合物は、大きく分けてその置換位置および構造の違う3種類（（A）ヒンダードタイプ、（B）セミヒンダードタイプ、（C）レスヒンダードタイプ）がある。

[化61]



式（A）～（C）において、Rは、水素原子または置換基を表す。置換基としては、ハロゲン原子、アミノ基、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基などが挙げられる。アミノ基、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基は、更に置換基を有していてもよい。

[0231] フェノール化合物は、上記式（A）～（C）で表される構造が同一分子内に複数存在する化合物が好ましく、上記式（A）～（C）で表される構造が同一分子内に2～4個存在する化合物がより好ましい。

[0232] フェノール化合物としては、例えば

p-メトキシフェノール、ジ-*t*-*tert*-ブチル-*p*-クレゾール、ピロガロール、*t*-*tert*-ブチルカテコール、4,4'-チオビス（3-メチル-6-*t*-*tert*-ブチルフェノール）、2,2'-メチレンビス（4-メチル-6-*t*-ブチルフェノール）、フェノール樹脂類、及びクレゾール樹脂類からなる群より選択される化合物などが挙

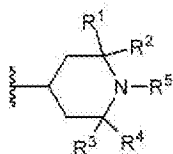
げられる。

市販品として入手できる代表例には、(A)としてはSumilizer BHT (住友化学製)、Irganox 1010、1222 (BASF社製)、アデカスタブAO-20、AO-50、AO-50F、AO-60、AO-60G、AO-330 ((株)ADEKA製) などがあり、(B)としてはSumilizer BBM-S (住友化学(株)製)、Irganox 245 (BASF社製)、アデカスタブAO-80 ((株)ADEKA製) などがあり、(C)としてはアデカスタブAO-30、AO-40 ((株)ADEKA製) などがある。

[0233] ヒンダードアミン化合物は、下記式(HA)で表される部分構造を一分子中に1個以上有する化合物が挙げられる。

式(HA)

[化62]



式(HA)において、波線は、ヒンダードアミン化合物を構成する他の原子または原子団との連結手を表す。R¹~R⁴はそれぞれ独立して水素原子またはアルキル基を表し、R⁵は、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシル基、アルコシカルボニル基、アリールオシカルボニル基を表す。

ヒンダードアミン化合物は、上記式(HA)で表される部分構造を一分子中に2個以上有する化合物が好ましい。上限は、100個以下が好ましく、50個以下がより好ましく、20個以下が更に好ましく、10個以下が特に好ましい。

ヒンダードアミン化合物としては、アデカスタブLA-52、LA-57、LA-63P、LA-68、LA-72、LA-77Y、LA-77G、LA-81、LA-82、LA-87 ((株)ADEKA製) などが挙げら

れる。

[0234] 亜リン酸エステル化合物としては、トリス〔2-〔〔2, 4, 8, 10-テトラキス(1, 1-ジメチルエチル)ジベンゾ[d, f][1, 3, 2]ジオキサホスフェピン-6-イル〕オキシ〕エチル〕アミン、トリス〔2-〔〔4, 6, 9, 11-テトラ-tert-ブチルジベンゾ[d, f][1, 3, 2]ジオキサホスフェピン-2-イル〕オキシ〕エチル〕アミン、および亜リン酸エチルビス(2, 4-ジ-tert-ブチル-6-メチルフェニル)からなる群から選ばれる少なくとも1種の化合物が挙げられる。

[0235] 酸化防止剤は、上述したもののほか、アデカスタブ PEP-36A、アデカスタブ AO-412S((株)ADEKA製)などを用いることもできる。

[0236] 酸化防止剤の含有量は、赤外線吸収組成物の全固形分に対して、0.01~20質量%が好ましく、0.3~15質量%がより好ましい。酸化防止剤は、1種のみでもよく、2種以上でもよい。2種以上の場合は、合計量が上記範囲となることが好ましい。

[0237] <<その他成分>>

本発明の赤外線吸収組成物は、必要に応じて、N, N-ジアルキルアミノ安息香酸アルキルエステルや2-メルカプトベンゾチアゾールなどの連鎖移動剤、アゾ系化合物や過酸化物系化合物などの熱重合開始剤、熱重合成分、ジオクチルフタレートなどの可塑剤、低分子量有機カルボン酸などの現像性向上剤、酸化防止剤、凝集防止剤などの各種添加物を含有することができる。

また、現像後に後加熱で膜の硬化度を上げるために熱硬化剤を添加することができる。熱硬化剤としては、アゾ化合物、過酸化物等の熱重合開始剤、ノボラック樹脂、レゾール樹脂、エポキシ化合物、スチレン化合物等があげられる。

[0238] 用いる原料等により組成物中に金属元素が含まれることがある。欠陥発生抑制等の観点で、組成物中の第2族元素(カルシウム、マグネシウム等)の

含有量は50ppm以下であることが好ましく、0.01～10ppmに制御することが好ましい。また、組成物中の無機金属塩の総量は100ppm以下であることが好ましく、0.5～50ppmに制御することがより好ましい。

[0239] (赤外線吸収組成物の調製方法)

本発明の赤外線吸収組成物は、前述の成分を混合して調製できる。

組成物の調製に際しては、各成分を一括配合してもよいし、各成分を溶剤に溶解および／または分散した後に逐次配合してもよい。また、配合する際の投入順序や作業条件は特に制約を受けない。例えば、全成分を同時に溶剤に溶解および／または分散して赤外線吸収組成物を調製してもよいし、必要に応じて、各成分を適宜2つ以上の溶液および／または分散液としておいて、使用時（塗布時）にこれらを混合して赤外線吸収組成物を調製してもよい。

また、本発明の赤外線吸収組成物が顔料などの粒子を含む場合は、粒子を分散させるプロセスを含むことが好ましい。粒子を分散させるプロセスにおいて、粒子の分散に用いる機械力としては、圧縮、圧搾、衝撃、剪断、キャビテーションなどが挙げられる。これらプロセスの具体例としては、ビーズミル、サンドミル、ロールミル、ボールミル、ペイントシェーカー、マイクロフルイダイザー、高速インペラー、サンドグラインダー、フロージェットミキサー、高圧湿式微粒化、超音波分散などが挙げられる。またサンドミル（ビーズミル）における粒子の粉砕においては、径の小さいビーズを使用する、ビーズの充填率を大きくする事等により粉砕効率を高めた条件で処理することが好ましい。また、粉砕処理後にろ過、遠心分離などで粗粒子を除去することが好ましい。また、粒子を分散させるプロセスおよび分散機は、「分散技術大全、株式会社情報機構発行、2005年7月15日」や「サスペンション（固／液分散系）を中心とした分散技術と工業的応用の実際 総合資料集、経営開発センター出版部発行、1978年10月10日」、特開2015-157893号公報の段落番号0022に記載のプロセス及び分散

機を好適に使用出来る。また粒子を分散させるプロセスにおいては、ソルトミリング工程にて粒子の微細化処理を行ってもよい。ソルトミリング工程に用いられる素材、機器、処理条件等は例えば特開2015-194521号公報、特開2012-046629号公報の記載を参酌でき、これらの内容は本明細書に組み込まれる。

[0240] また、赤外線吸収剤や有彩色着色剤として顔料を用いる場合、顔料を、樹脂、有機溶剤、顔料誘導体等のその他の成分等と共に分散して、顔料分散液を調製し、得られた顔料分散液を、その他の成分と混合して調製することが好ましい。

[0241] 赤外線吸収組成物の調製にあたり、異物の除去や欠陥の低減などの目的で、フィルタでろ過することが好ましい。ろ過に用いるフィルタとしては、従来からろ過用途等に用いられているフィルタであれば特に限定されることなく用いることができる。例えば、ポリテトラフルオロエチレン（PTFE）等のフッ素樹脂、ナイロン（例えばナイロンー6、ナイロンー6，6）等のポリアミド系樹脂、ポリエチレン、ポリプロピレン（PP）等のポリオレフィン樹脂（高密度、超高分子量のポリオレフィン樹脂を含む）等によるフィルタが挙げられる。これら素材の中でもポリプロピレン（高密度ポリプロピレンを含む）およびナイロンが好ましい。

フィルタの孔径は、0.01～7.0 μ m程度が適しており、好ましくは0.01～3.0 μ m程度、さらに好ましくは0.05～0.5 μ m程度である。この範囲とすることにより、後工程において均一及び平滑な組成物の調製を阻害する、微細な異物を確実に除去することが可能となる。また、ファイバ状のろ材を用いることも好ましい。ファイバ状のろ材としては、例えばポリプロピレンファイバ、ナイロンファイバ、グラスファイバ等が挙げられ、具体的にはロキテクノ社製のSBPタイプシリーズ（SBP008など）、TPRタイプシリーズ（TPR002、TPR005など）、SHPXタイプシリーズ（SHPX003など）のフィルタカートリッジを用いることができる。

[0242] フィルタを使用する際、異なるフィルタを組み合わせてもよい。その際、第1のフィルタでのろ過は、1回のみでもよいし、2回以上行ってもよい。

また、上述した範囲内で異なる孔径の第1のフィルタを組み合わせてもよい。ここでの孔径は、フィルタメーカーの公称値を参照することができる。市販のフィルタとしては、例えば、日本ポール株式会社（D F A 4 2 0 1 N X E Y など）、アドバンテック東洋株式会社、日本インテグリス株式会社（旧日本マイクロリス株式会社）又は株式会社キッツマイクロフィルタ等が提供する各種フィルタの中から選択することができる。

第2のフィルタは、上述した第1のフィルタと同様の材料等で形成されたものを使用することができる。

例えば、第1のフィルタでのろ過は、分散液のみで行い、他の成分を混合した後で、第2のフィルタでろ過を行ってもよい。

[0243] <赤外線カットフィルタ、積層体>

次に、本発明の赤外線カットフィルタおよび積層体について説明する。

本発明の赤外線カットフィルタは、上述した本発明の赤外線吸収組成物を硬化してなるものである。また、本発明の積層体は、本発明の赤外線カットフィルタと、有彩色着色剤を含むカラーフィルタとを有する。

本発明の赤外線カットフィルタは、パターンを有していてもよく、パターンを有さない膜（平坦膜）であってもよい。

[0244] 本発明の赤外線カットフィルタの膜厚は、目的に応じて適宜調整できる。膜厚は、 $20\mu\text{m}$ 以下が好ましく、 $10\mu\text{m}$ 以下がより好ましく、 $5\mu\text{m}$ 以下がさらに好ましい。膜厚の下限は、 $0.1\mu\text{m}$ 以上が好ましく、 $0.2\mu\text{m}$ 以上がより好ましく、 $0.3\mu\text{m}$ 以上が更に好ましい。本発明の赤外線カットフィルタは、CCDやCMOSなどの固体撮像素子に用いることができる。また、各種画像表示装置に用いることもできる。

[0245] 本発明の赤外線カットフィルタは、有彩色着色剤を含むカラーフィルタと組み合わせ用いることもできる。

カラーフィルタは、有彩色着色剤を含む着色組成物を用いて製造できる。

有彩色着色剤としては、本発明の赤外線吸収組成物で説明した有彩色着色剤が挙げられる。着色組成物は、樹脂、硬化性化合物、光重合開始剤、界面活性剤、溶剤、基板密着剤、重合禁止剤、紫外線吸収剤などをさらに含有することができる。これらの詳細については、本発明の赤外線吸収組成物で説明した材料についての説明が適用される。また、赤外線カットフィルタに有彩色着色剤を含有させて、赤外線カットフィルタとカラーフィルタとしての機能を備えたフィルタとしてもよい。

[0246] なお、本発明において、「赤外線カットフィルタ」とは、可視光域の波長の光（可視光）を透過し、赤外域の波長の光（赤外線）を遮光するフィルタを意味する。赤外線カットフィルタは、可視光域の波長の光をすべて透過するフィルタであってもよく、可視光域の波長の光のうち、特定の波長領域の光を透過し、特定の波長領域の光を遮光するフィルタであってもよい。

また、本発明において、「カラーフィルタ」とは、可視光域の波長の光のうち、特定の波長領域の光を透過させ、特定の波長領域の光を遮光するフィルタを意味する。

[0247] 本発明の赤外線カットフィルタは、本発明の赤外線カットフィルタ以外の他の赤外線カットフィルタと組み合わせて用いることもできる。他の赤外線カットフィルタとしては、例えば、銅を含有する透明層、バンドパスフィルタなどが挙げられる。

[0248] 銅を含有する透明層としては、銅を含有するガラスで構成されたガラス基材（銅含有ガラス基材）や、銅錯体を含む層（銅錯体含有層）を用いることもできる。また、銅を含有する透明層として、銅錯体含有層を用いる場合、銅錯体含有層を単独で用いてもよく、銅錯体含有層と支持体とを組み合わせ用いてもよい。

[0249] バンドパスフィルタとしては、高屈折率材料層と低屈折率材料層とが、交互に積層してなる積層体が挙げられる。バンドパスフィルタの分光特性は、光源の波長、赤外線カットフィルタの分光特性等に応じて適宜選択できる。バンドパスフィルタと組み合わせて用いることで、幅広い領域の赤外線を遮

光することもできる。

[0250] また、本発明の赤外線カットフィルタは、赤外線透過フィルタと組み合わせて用いることもできる。赤外線カットフィルタと、赤外線透過フィルタとを組み合わせて用いることで、特定波長の赤外線を検出する赤外線センサの用途に好ましく用いることができる。なお、本発明において、「赤外線透過フィルタ」とは、可視光域の波長の光を遮光し、赤外域の波長の光（赤外線）を透過するフィルタを意味する。赤外線透過フィルタが透過する赤外線の波長は、用途により適宜選択できる。

[0251] 本発明の赤外線カットフィルタは、カラーフィルタと厚み方向で隣接していてもよく、隣接していなくてもよい。赤外線カットフィルタと、カラーフィルタとが厚み方向で隣接していない場合は、カラーフィルタが形成された基材とは別の基材に赤外線カットフィルタが形成されていてもよく、赤外線カットフィルタとカラーフィルタとの間に、固体撮像素子を構成する他の部材（例えば、マイクロレンズ、平坦化層など）が介在していてもよい。

[0252] <パターン形成方法>

本発明のパターン形成方法は、本発明の赤外線吸収組成物を用いて支持体上に赤外線吸収組成物層を形成する工程と、フォトリソグラフィ法またはドライエッチング法により、赤外線吸収組成物層に対してパターンを形成する工程と、を含む。

[0253] 本発明の赤外線カットフィルタと、カラーフィルタとが積層した積層体を製造する場合は、赤外線カットフィルタのパターン形成と、カラーフィルタのパターン形成は、別々に行ってもよい。また、赤外線カットフィルタとカラーフィルタとの積層体に対してパターン形成を行ってもよい（すなわち、赤外線カットフィルタとカラーフィルタとのパターン形成を同時に行ってもよい）。

[0254] 赤外線カットフィルタとカラーフィルタのパターン形成とを、別々に行う場合とは、次の態様を意味する。赤外線カットフィルタおよびカラーフィルタのいずれか一方に対してパターン形成を行う。次いで、パターン形成した

フィルタ層上に、他方のフィルタ層を形成する。次いで、パターン形成を行っていないフィルタ層に対してパターン形成を行う。

[0255] パターン形成方法は、フォトリソグラフィ法によるパターン形成方法であってもよく、ドライエッチング法によるパターン形成方法であってもよい。

フォトリソグラフィ法によるパターン形成方法であると、ドライエッチング工程が不要なため工程数を削減できるという効果が得られる。

ドライエッチング法によるパターン形成方法であると、赤外線吸収組成物は、フォトリソ機能が不要なため、赤外線吸収剤の濃度を上げることができるという効果が得られる。

[0256] 赤外線カットフィルタのパターン形成と、カラーフィルタのパターン形成とを、別々に行う場合、各フィルタ層のパターン形成方法は、フォトリソグラフィ法のみ、または、ドライエッチング法のみで行ってもよい。また、一方のフィルタ層をフォトリソグラフィ法でパターン形成し、他方のフィルタ層をドライエッチング法でパターン形成してもよい。ドライエッチング法とフォトリソグラフィ法とを併用してパターン形成を行う場合、1層目のパターンは、ドライエッチング法によりパターン形成を行い、2層目以降のパターンは、フォトリソグラフィ法によりパターン形成を行うことが好ましい。

[0257] フォトリソグラフィ法によるパターン形成は、各組成物を用いて支持体上に組成物層を形成する工程と、組成物層をパターン状に露光する工程と、未露光部を現像除去してパターンを形成する工程と、を含むことが好ましい。必要に応じて、組成物層をベークする工程（プリベーク工程）、および、現像されたパターンをベークする工程（ポストベーク工程）を設けてもよい。

また、ドライエッチング法によるパターン形成は、各組成物を用いて支持体上に組成物層を形成し、硬化して硬化物層を形成する工程と、硬化物層上にフォトレジスト層を形成する工程と、露光および現像することによりフォトレジスト層をパターンニングしてレジストパターンを得る工程と、レジストパターンをエッチングマスクとして硬化物層をドライエッチングしてパターンを形成する工程とを含むことが好ましい。以下、各工程について説明する

。

[0258] <<組成物層を形成する工程>>

組成物層を形成する工程では、各組成物を用いて、支持体上に組成物層を形成する。

[0259] 支持体としては、例えば、基板（例えば、シリコン基板）上にＣＣＤやＣＭＯＳ等の固体撮像素子（受光素子）が設けられた固体撮像素子用基板を用いることができる。

本発明におけるパターンは、固体撮像素子用基板の固体撮像素子形成面側（おもて面）に形成してもよいし、固体撮像素子非形成面側（裏面）に形成してもよい。

支持体上には、必要により、上部の層との密着性の改良、物質の拡散防止或いは基板表面の平坦化のために下塗り層を設けてもよい。

[0260] 支持体上への組成物の適用方法としては、スリット塗布、インクジェット法、回転塗布、流延塗布、ロール塗布、スクリーン印刷法等の各種の方法を用いることができる。

[0261] 支持体上に形成した組成物層は、乾燥（プリベーク）してもよい。低温プロセスによりパターンを形成する場合は、プリベークを行わなくてもよい。

プリベークを行う場合、プリベーク温度は、１５０℃以下が好ましく、１２０℃以下がより好ましく、１１０℃以下が更に好ましい。下限は、例えば、５０℃以上とすることができ、８０℃以上とすることもできる。プリベーク温度を１５０℃以下で行うことにより、例えば、イメージセンサの光電変換膜を有機素材で構成した場合において、これらの特性をより効果的に維持することができる。

プリベーク時間は、１０秒～３００秒が好ましく、４０～２５０秒がより好ましく、８０～２２０秒がさらに好ましい。乾燥は、ホットプレート、オーブン等で行うことができる。

複数の層を同時にパターン形成する場合は、上記組成物層上に、各層の形成用の組成物を適用し、他の組成物層を形成することが好ましい。

[0262] (フォトリソグラフィ法でパターン形成する場合)

<<露光工程>>

次に、組成物層を、パターン状に露光する（露光工程）。例えば、組成物層に対し、ステッパー等の露光装置を用いて、所定のマスクパターンを有するマスクを介して露光することで、パターン露光することができる。これにより、露光部分を硬化することができる。

露光に際して用いることができる放射線（光）としては、g線、i線等の紫外線が好ましく（特に好ましくはi線）用いられる。照射量（露光量）は、例えば、 $30 \sim 5000 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ が好ましい。上限は、 $3000 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ 以下が好ましく、 $2000 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ 以下がより好ましく、 $1500 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ 以下が更に好ましい。下限は、 $50 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ 以上がより好ましく、 $80 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ 以上が特に好ましい。

[0263] <<現像工程>>

次に、未露光部を現像除去してパターンを形成する。未露光部の現像除去は、現像液を用いて行うことができる。これにより、露光工程における未露光部の組成物層が現像液に溶出し、光硬化した部分だけが残る。

現像液としては、下地の固体撮像素子や回路などにダメージを与えない有機アルカリ現像液が望ましい。

現像液の温度は、例えば、 $20 \sim 30^\circ\text{C}$ が好ましい。現像時間は、 $20 \sim 180$ 秒が好ましい。また、残渣除去性を向上するため、現像液を60秒ごとに振り切り、さらに新たに現像液を供給する工程を数回繰り返してもよい。

[0264] 現像液に用いるアルカリ剤としては、例えば、アンモニア水、エチルアミン、ジエチルアミン、ジメチルエタノールアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、テトラプロピルアンモニウムヒドロキシド、テトラブチルアンモニウムヒドロキシド、ベンジルトリメチルアンモニウムヒドロキシド、コリン、ピロール、ピペリジン、1, 8-ジアザビシクロ[5. 4. 0]-7-ウンデセンなどの有機アル

カリ性化合物が挙げられる。

また、現像液に用いるアルカリ剤として、無機アルカリ性化合物を用いてもよい。無機アルカリ性化合物としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、ケイ酸ナトリウム、メタケイ酸ナトリウムなどが好ましい。

現像液は、これらのアルカリ剤を濃度が0.001～10質量%、好ましくは0.01～1質量%となるように純水で希釈したアルカリ性水溶液が好ましく使用される。

また、現像液には、界面活性剤を用いてもよい。界面活性剤の例としては、上述した組成物で説明した界面活性剤が挙げられ、ノニオン系界面活性剤が好ましい。

なお、このようなアルカリ性水溶液からなる現像液を使用した場合には、一般に現像後純水で洗浄（リンス）することが好ましい。

[0265] 現像後、乾燥を施した後に加熱処理（ポストバーク）を行うこともできる。ポストバークは、膜の硬化を完全なものとするための現像後の加熱処理である。ポストバークを行う場合、ポストバーク温度は、例えば100～240℃が好ましい。膜硬化の観点から、200～230℃がより好ましい。また、発光光源として有機エレクトロルミネッセンス（有機EL）素子を用いた場合や、イメージセンサの光電変換膜を有機素材で構成した場合は、ポストバーク温度は、150℃以下が好ましく、120℃以下がより好ましく、100℃以下が更に好ましく、90℃以下が特に好ましい。下限は、例えば、50℃以上とすることができる。

ポストバークは、現像後の膜について、上記条件になるようにホットプレートやコンベクションオーブン（熱風循環式乾燥機）、高周波加熱機等の加熱手段を用いて、連続式あるいはバッチ式で行うことができる。また、低温プロセスによりパターンを形成する場合は、ポストバークは行わなくてもよい。

[0266] （ドライエッチング法でパターン形成する場合）

ドライエッチング法でのパターン形成は、支持体上に形成した組成物層を硬化して硬化物層を形成し、次いで、得られた硬化物層を、パターニングされたフォトリソ層をマスクとしてエッチングガスを用いて行うことができる。

具体的には、硬化物層上にポジ型またはネガ型の感放射線性組成物を塗布し、これを乾燥させることによりフォトリソ層を形成することが好ましい。フォトリソ層の形成においては、さらにプリベーク処理を施すことが好ましい。特に、フォトリソの形成プロセスとしては、露光後の加熱処理、現像後の加熱処理（ポストベーク処理）を実施する形態が望ましい。

[0267] フォトリソ層としては、例えば、紫外線（g線、h線、i線）、エキシマレーザ等を含む遠紫外線、電子線、イオンビームおよびX線等の放射線に感応するポジ型の感放射線性組成物が好ましく用いられる。放射線のうち、g線、h線、i線が好ましく、中でもi線が好ましい。

具体的には、ポジ型の感放射線性組成物として、キノンジアジド化合物およびアルカリ可溶性樹脂を含有する組成物が好ましい。キノンジアジド化合物およびアルカリ可溶性樹脂を含有するポジ型の感放射線性組成物は、500nm以下の波長の光照射によりキノンジアジド基が分解してカルボキシル基を生じ、アルカリ不溶状態からアルカリ可溶性になる。このポジ型フォトリソは解像力が著しく優れているので、IC（integrated circuit）やLSI（Large Scale Integration）等の集積回路の作製に用いられている。キノンジアジド化合物としては、ナフトキノンジアジド化合物が挙げられる。市販品としては例えば「FHi622BC」（富士フイルムエレクトロニクスマテリアルズ社製）などが挙げられる。

[0268] フォトリソ層の厚みとしては、0.1～3μmが好ましく、0.2～2.5μmがより好ましく、0.3～2μmがさらに好ましい。なお、ポジ型の感放射線性組成物の塗布方法は、上述した組成物の塗布方法を用いて好適に行なえる。

[0269] 次いで、フォトリソグレイス層を露光および現像することにより、レジスト貫通孔群が設けられたレジストパターン（パターニングされたフォトリソグレイス層）を形成する。レジストパターンの形成は、特に制限なく、従来公知のフォトリソグラフィの技術を適宜最適化して行なうことができる。露光および現像によりフォトリソグレイス層に、レジスト貫通孔群が設けられることによって、次のエッチングで用いられるエッチングマスクとしてのレジストパターンが、硬化物層上に設けられる。

[0270] フォトリソグレイス層の露光は、所定のマスクパターンを介して、ポジ型またはネガ型の感放射線性組成物に、g線、h線、i線等、好ましくはi線で露光を施すことにより行なうことができる。露光後は、現像液で現像処理することにより、着色パターンを形成しようとする領域に合わせてフォトリソグレイスが除去される。

[0271] 現像液としては、硬化物層には影響を与えず、ポジレジストの露光部およびネガレジストの未硬化部を溶解するものであればいずれも使用可能である。例えば、種々の溶剤の組み合わせやアルカリ性の水溶液を用いることができる。アルカリ性の水溶液としては、アルカリ性化合物を濃度が0.001～10質量%、好ましくは0.01～5質量%となるように溶解して調製されたアルカリ性水溶液が好適である。アルカリ性化合物は、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、ケイ酸ナトリウム、メタケイ酸ナトリウム、アンモニア水、エチルアミン、ジエチルアミン、ジメチルエタノールアミン、テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、コリン、ピロール、ピペリジン、1,8-ジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデセン等が挙げられる。尚、アルカリ性水溶液を用いた場合は、一般に現像後に水で洗浄処理が施される。

[0272] 次に、レジストパターンをエッチングマスクとして、硬化物層に貫通孔群が形成されるようにドライエッチングによりパターニングする。

[0273] ドライエッチングとしては、パターン断面をより矩形に近く形成する観点や支持体へのダメージをより低減する観点から、以下の形態で行なうのが好

ましい。

フッ素系ガスと酸素ガス (O_2) との混合ガスを用い、支持体が露出しない領域 (深さ) までエッチングを行なう第1段階のエッチングと、この第1段階のエッチングの後に、窒素ガス (N_2) と酸素ガス (O_2) との混合ガスを用い、好ましくは支持体が露出する領域 (深さ) 付近までエッチングを行なう第2段階のエッチングと、支持体が露出した後に行なうオーバーエッチングとを含む形態が好ましい。以下、ドライエッチングの具体的手法、並びに第1段階のエッチング、第2段階のエッチング、およびオーバーエッチングについて説明する。

[0274] ドライエッチングは、下記手法により事前にエッチング条件を求めて行なう。

(1) 第1段階のエッチングにおけるエッチングレート (nm/min) と、第2段階のエッチングにおけるエッチングレート (nm/min) とをそれぞれ算出する。

(2) 第1段階のエッチングで所望の厚さをエッチングする時間と、第2段階のエッチングで所望の厚さをエッチングする時間とをそれぞれ算出する。

(3) 上述した (2) で算出したエッチング時間に従って第1段階のエッチングを実施する。

(4) 上述した (2) で算出したエッチング時間に従って第2段階のエッチングを実施する。あるいはエンドポイント検出でエッチング時間を決定し、決定したエッチング時間に従って第2段階のエッチングを実施してもよい。

(5) 上述した (3) および (4) の合計時間に対してオーバーエッチング時間を算出し、オーバーエッチングを実施する。

[0275] 第1段階のエッチング工程で用いる混合ガスとしては、被エッチング膜である有機材料を矩形に加工する観点から、フッ素系ガスおよび酸素ガス (O_2) を含むことが好ましい。また、第1段階のエッチング工程においては、支

持体が露出しない領域までエッチングすることで、支持体のダメージを回避することができる。また、第２段階のエッチング工程およびオーバーエッチング工程は、第１段階のエッチング工程でフッ素系ガスおよび酸素ガスの混合ガスにより支持体が露出しない領域までエッチングを実施した後、支持体のダメージ回避の観点から、窒素ガスおよび酸素ガスの混合ガスを用いてエッチング処理を行なうのが好ましい。

[0276] 第１段階のエッチング工程でのエッチング量と、第２段階のエッチング工程でのエッチング量との比率は、第１段階のエッチング工程でのエッチング処理による矩形性を損なわないように決定することが好ましい。なお、全エッチング量（第１段階のエッチング工程でのエッチング量と第２段階のエッチング工程でのエッチング量との総和）中における後者の比率は、０％より大きく５０％以下である範囲が好ましく、１０～２０％がより好ましい。エッチング量とは、被エッチング膜の残存する膜厚とエッチング前の膜厚との差から算出される量をいう。

[0277] また、エッチングは、オーバーエッチング処理を含むことが好ましい。オーバーエッチング処理は、オーバーエッチング比率を設定して行なうことが好ましい。また、オーバーエッチング比率は、初めに行なうエッチング処理時間より算出することが好ましい。オーバーエッチング比率は任意に設定できるが、フォトリソの耐性耐性と被エッチングパターンの矩形性維持の点で、エッチング工程におけるエッチング処理時間の３０％以下であることが好ましく、５～２５％であることがより好ましく、１０～１５％であることが特に好ましい。

[0278] 次に、エッチング後に残存するレジストパターン（すなわちエッチングマスク）を除去する。レジストパターンの除去は、レジストパターン上に剥離液または溶剤を付与して、レジストパターンを除去可能な状態にする工程と、レジストパターンを洗浄水を用いて除去する工程とを含むことが好ましい。

[0279] レジストパターン上に剥離液または溶剤を付与し、レジストパターンを除

去可能な状態にする工程としては、例えば、剥離液または溶剤を少なくともレジストパターン上に付与し、所定の時間停滞させてパドル現像する工程を挙げることができる。剥離液または溶剤を停滞させる時間としては、特に制限はないが、数十秒から数分であることが好ましい。

[0280] また、レジストパターンを洗浄水を用いて除去する工程としては、例えば、スプレー式またはシャワー式の噴射ノズルからレジストパターンに洗浄水を噴射して、レジストパターンを除去する工程を挙げることができる。洗浄水としては、純水を好ましく用いることができる。また、噴射ノズルとしては、その噴射範囲内に支持体全体が包含される噴射ノズルや、可動式の噴射ノズルであってその可動範囲が支持体全体を包含する噴射ノズルを挙げることができる。噴射ノズルが可動式の場合、レジストパターンを除去する工程中に支持体中心部から支持体端部までを2回以上移動して洗浄水を噴射することで、より効果的にレジストパターンを除去することができる。

[0281] 剥離液は、一般には有機溶剤を含有するが、無機溶剤をさらに含有してもよい。有機溶剤としては、例えば、1) 炭化水素系化合物、2) ハロゲン化炭化水素系化合物、3) アルコール系化合物、4) エーテルまたはアセタール系化合物、5) ケトンまたはアルデヒド系化合物、6) エステル系化合物、7) 多価アルコール系化合物、8) カルボン酸またはその酸無水物系化合物、9) フェノール系化合物、10) 含窒素化合物、11) 含硫黄化合物、12) 含フッ素化合物が挙げられる。剥離液としては、含窒素化合物を含有することが好ましく、非環状含窒素化合物と環状含窒素化合物とを含むことがより好ましい。

[0282] 非環状含窒素化合物としては、ヒドロキシル基を有する非環状含窒素化合物であることが好ましい。具体的には、例えば、モノイソプロパノールアミン、ジイソプロパノールアミン、トリイソプロパノールアミン、N-エチルエタノールアミン、N,N-ジブチルエタノールアミン、N-ブチルエタノールアミン、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミンなどが挙げられ、好ましくはモノエタノールアミン、ジエタノールア

ミン、トリエタノールアミンであり、より好ましくはモノエタノールアミン ($\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$) である。また、環状含窒素化合物としては、イソキノリン、イミダゾール、N-エチルモルホリン、 ϵ -カプロラクタム、キノリン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、 α -ピコリン、 β -ピコリン、 γ -ピコリン、2-ピペコリン、3-ピペコリン、4-ピペコリン、ペラジン、ピペリジン、ピラジン、ピリジン、ピロリジン、N-メチル-2-ピロリドン、N-フェニルモルホリン、2, 4-ルチジン、2, 6-ルチジンなどが挙げられ、好ましくは、N-メチル-2-ピロリドン、N-エチルモルホリンであり、より好ましくはN-メチル-2-ピロリドン (NMP) である。

[0283] 剥離液は、非環状含窒素化合物と環状含窒素化合物とを含むことが好ましいが、中でも、非環状含窒素化合物として、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、およびトリエタノールアミンから選ばれる少なくとも1種と、環状含窒素化合物として、N-メチル-2-ピロリドンおよびN-エチルモルホリンから選ばれる少なくとも1種とを含むことがより好ましく、モノエタノールアミンとN-メチル-2-ピロリドンとを含むことがさらに好ましい。

[0284] 剥離液で除去するときには、パターンの上に形成されたレジストパターンが除去されていればよく、パターンの側壁にエッチング生成物であるデポ物が付着している場合でも、デポ物が完全に除去されていなくてもよい。デポ物とは、エッチング生成物が硬化物層の側壁に付着し堆積したものをいう。

[0285] 剥離液としては、非環状含窒素化合物の含有量が、剥離液100質量部に対して9質量部以上11質量部以下であって、環状含窒素化合物の含有量が、剥離液100質量部に対して65質量部以上70質量部以下である剥離液が望ましい。また、剥離液は、非環状含窒素化合物と環状含窒素化合物との混合物を純水で希釈した剥離液が好ましい。

[0286] <固体撮像素子>

本発明の固体撮像素子は、上述した本発明の赤外線カットフィルタを有す

る。本発明の固体撮像素子の構成としては、本発明の赤外線カットフィルタを有する構成であり、固体撮像素子として機能する構成であれば特に限定はないが、例えば、以下のような構成が挙げられる。

[0287] 支持体上に、固体撮像素子（電荷結合素子（ＣＣＤ）イメージセンサ、相補型金属酸化膜半導体（ＣＭＯＳ）イメージセンサ等）の受光エリアを構成する複数のフォトダイオードおよびポリシリコン等からなる転送電極を有し、フォトダイオードおよび転送電極上にフォトダイオードの受光部のみ開口したタングステン等からなる遮光膜を有し、遮光膜上に遮光膜全面およびフォトダイオード受光部を覆うように形成された窒化シリコン等からなるデバイス保護膜を有し、デバイス保護膜上に、本発明の赤外線カットフィルタを有する構成である。

さらに、デバイス保護膜上であって、本発明の赤外線カットフィルタの下（支持体に近い側）に集光手段（例えば、マイクロレンズ等。以下同じ）を有する構成や、本発明の赤外線カットフィルタ上に集光手段を有する構成等であってもよい。

[0288] （第１の実施形態）

以下、本発明の膜を有する固体撮像素子について、図面を用いて説明する。

図１は、赤外線カットフィルタ１１１と、カラーフィルタ１１２と、赤外線透過フィルタ１１４とを有する固体撮像素子である。図１において、符号１１０は、固体撮像素子である。固体撮像素子１１０上に設けられている撮像領域は、赤外線カットフィルタ１１１と、赤外線透過フィルタ１１４とを有する。また、赤外線カットフィルタ１１１上には、カラーフィルタ１１２が積層している。カラーフィルタ１１２および赤外線透過フィルタ１１４の入射光側には、マイクロレンズ１１５が配置されている。マイクロレンズ１１５を覆うように平坦化層１１６が形成されている。この固体撮像素子は、赤外線センサとして用いることができる。

[0289] 赤外線カットフィルタ１１１は、後述する赤外発光ダイオード（赤外ＬＥ

D) の発光波長によりその特性が選択される。

[0290] カラーフィルタ 112 は、可視光域における特定波長の光を透過及び吸収する画素が形成されたカラーフィルタであって、特に限定はなく、従来公知の画素形成用のカラーフィルタを用いることができる。例えば、赤色 (R)、緑色 (G)、青色 (B) の画素が形成されたカラーフィルタなどが用いられる。例えば、特開 2014-043556 号の公報の段落番号 0214～0263 の記載を参酌することができ、この内容は本明細書に組み込まれる。

[0291] 赤外線透過フィルタ 114 は、赤外 LED の発光波長によりその特性が選択される。例えば、赤外 LED の発光波長が 850 nm であることを前提として、以下の説明を行う。

赤外線透過フィルタ 114 は、膜の厚み方向における光透過率の、波長 400～650 nm の範囲における最大値が 30% 以下であることが好ましく、20% 以下であることがより好ましく、10% 以下であることがさらに好ましく、0.1% 以下であることが特に好ましい。この透過率は、波長 400～650 nm の範囲の全域で上記の条件を満たすことが好ましい。

[0292] 赤外線透過フィルタ 114 は、膜の厚み方向における光透過率の、波長 800 nm 以上（好ましくは 800～1300 nm）の範囲における最小値が 70% 以上であることが好ましく、80% 以上であることがより好ましく、90% 以上であることがさらに好ましい。この透過率は、波長 800 nm 以上の範囲の一部で上記の条件を満たすことが好ましく、赤外 LED の発光波長に対応する波長で上記の条件を満たすことが好ましい。波長 800～1300 nm の範囲における光透過率の最大値は、通常、99.9% 以下である。

[0293] 赤外線透過フィルタ 114 の膜厚は、100 μ m 以下が好ましく、15 μ m 以下がより好ましく、5 μ m 以下がさらに好ましく、1 μ m 以下が特に好ましい。下限値は、0.1 μ m が好ましい。膜厚が上記範囲であれば、上述した分光特性を満たす膜とすることができる。

赤外線透過フィルタ 114 の分光特性、膜厚等の測定方法を以下に示す。

膜厚は、膜を有する乾燥後の基板を、触針式表面形状測定器（ULVAC 社製 DEKTAK 150）を用いて測定した。

膜の分光特性は、紫外可視近赤外分光光度計（日立ハイテクノロジーズ社製 U-4100）を用いて、波長 300～1300 nm の範囲において透過率を測定した値である。

[0294] 上述した分光特性を有する赤外線透過フィルタ 114 は、可視光吸収色材を含む組成物を用いて形成できる。可視光吸収色材は、単一の色材または、複数の色材の組み合わせにより、黒色、灰色、またはそれらに近い色を呈することが好ましい。可視光吸収色材は、以下の（１）または（２）の要件を満たしていることが好ましく、（１）の要件を満たしていることが更に好ましい。

（１）：２種以上の有彩色着色剤を含む態様。

（２）：黒色着色剤を含む態様。

上記（１）の態様においては、２種以上の有彩色着色剤の組み合わせで黒色を形成していることが好ましい。また、（１）の態様においては、さらに黒色着色剤を含んでもよい。

上記（２）の態様においては、更に、１種以上の有彩色着色剤を含んでもよい。

[0295] 有彩色着色剤としては、上述した赤外線吸収組成物で説明した有彩色着色剤が挙げられる。

可視光吸収色材として２種以上の有彩色着色剤を含む場合、有彩色着色剤は、赤色着色剤、黄色着色剤、青色着色剤、および、紫色着色剤から選ばれる２種以上の着色剤を含有することが好ましい。また、赤色着色剤、黄色着色剤および紫色着色剤から選ばれる少なくとも１種と、青色着色剤とを含有することが好ましい。

なかでも、以下の（１）～（３）のいずれかの態様が好ましい。

（１）赤色着色剤、黄色着色剤、青色着色剤、および、紫色着色剤を含有す

る態様。

(2) 赤色着色剤、黄色着色剤および青色着色剤を含有する態様。

(3) 黄色着色剤、青色着色剤、および、紫色着色剤を含有する態様。

[0296] 上記(1)の態様の具体例としては、赤色顔料としてのC. I. Pigment Red 254と、黄色顔料としてのC. I. Pigment Yellow 139と、青色顔料としてのC. I. Pigment Blue 15:6と、紫色顔料としてのC. I. Pigment Violet 23とを含有する態様が挙げられる。

上記(2)の態様の具体例としては、赤色顔料としてのC. I. Pigment Red 254と、黄色顔料としてのC. I. Pigment Yellow 139と、青色顔料としてのC. I. Pigment Blue 15:6とを含有する態様が挙げられる。

上記(3)の態様の具体例としては、黄色顔料としてのC. I. Pigment Yellow 139と、青色顔料としてのC. I. Pigment Blue 15:6と、紫色顔料としてのC. I. Pigment Violet 23とを含有する態様が挙げられる。

[0297] 可視光吸収色材が、有彩色着色剤として、赤色着色剤と、黄色着色剤と、青色着色剤と、紫色着色剤とを含有する場合、有彩色着色剤全量に対する質量比において、赤色着色剤の質量比が0.1~0.6で、黄色着色剤の質量比が0.1~0.4で、青色着色剤の質量比が0.1~0.6で、紫色着色剤の質量比が0.01~0.3であることが好ましい。赤色着色剤の質量比が0.2~0.5で、黄色着色剤の質量比が0.1~0.3で、青色着色剤の質量比が0.2~0.5で、紫色着色剤の質量比が0.05~0.25であることがより好ましい。

また、可視光吸収色材が、有彩色着色剤として、赤色着色剤と、黄色着色剤と、青色着色剤とを含有する場合、有彩色着色剤全量に対する質量比において、赤色着色剤の質量比が0.2~0.7で、黄色着色剤の質量比が0.1~0.4で、青色着色剤の質量比が0.1~0.6であることが好ましい。

。赤色着色剤の質量比が0.3～0.6で、黄色着色剤の質量比が0.1～0.3で、青色着色剤の質量比が0.2～0.5であることがより好ましい。

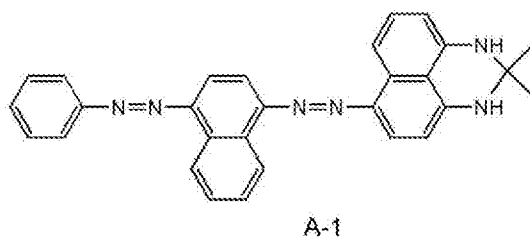
また、可視光吸収色材が、有彩色着色剤として、黄色着色剤と、青色着色剤と、紫色着色剤とを含有する場合、有彩色着色剤全量に対する質量比において黄色着色剤の質量比が0.1～0.4で、青色着色剤の質量比が0.1～0.6で、紫色着色剤の質量比が0.2～0.7であることが好ましい。黄色着色剤の質量比が0.1～0.3で、青色着色剤の質量比が0.2～0.5で、紫色着色剤の質量比が0.3～0.6であることがより好ましい。

[0298] 黒色着色剤としては、有機の黒色着色剤が好ましい。なお、本発明において、可視光吸収色材としての黒色着色剤は、可視光を吸収し、赤外線ของ少なくとも一部を透過する材料を意味する。したがって、本発明において、可視光吸収色材としての黒色着色剤は、カーボンブラックおよびチタンブラックを含まない。本発明において、黒色着色剤としては、ビスベンゾフラノン化合物、アゾメチン化合物、ペリレン化合物、アゾ化合物などを用いることもできる。

[0299] ビスベンゾフラノン化合物は、顔料、染料のいずれでもよく、顔料が好ましい。ビスベンゾフラノン化合物は、例えば、特表2010-534726号公報、特表2012-515233号公報、特表2012-515234号公報などに記載の化合物が挙げられる。ビスベンゾフラノン化合物は、例えば、BASF社製の「IRGAPHOR Black」として入手可能である。

[0300] アゾメチン系顔料としては、特開平1-170601号公報、特開平2-34664号公報などに記載の化合物が挙げられる。例えば、大日精化社製の「クロモファインブラックA1103」として入手できる。アゾ染料は、特に限定されないが、下記式(A-1)で表される化合物等を好適に挙げるることができる。

[化63]



[0301] また、例えば、赤外LEDの発光波長が940nmである場合、赤外線透過フィルタ114は、膜の厚み方向における光の透過率の、波長450～650nmの範囲における最大値が20%以下であり、膜の厚み方向における、波長835nmの光の透過率が20%以下であり、膜の厚み方向における光の透過率の、波長1000～1300nmの範囲における最小値が70%以上であることが好ましい。

[0302] 上述した分光特性を有する赤外線透過フィルタ114は、可視光吸収色材と、波長750～950nmの範囲に吸収極大を有する赤外線吸収剤とを含む組成物を用いて製造できる。

可視光吸収色材としては、上述した可視光吸収色材が挙げられ、単一の色材または、複数の色材の組み合わせにより、黒色、灰色、またはそれらに近い色を呈することが好ましい。

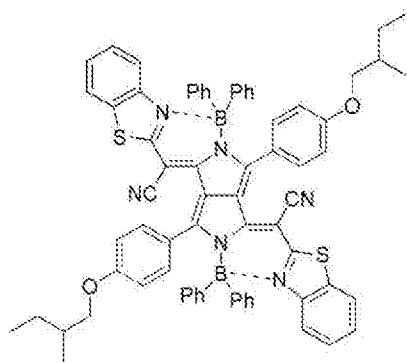
[0303] 赤外線吸収剤としては、例えば、ピロロピロール化合物、銅化合物、シアニン化合物、フタロシアニン化合物、イミニウム化合物、チオール錯体化合物、遷移金属酸化物系化合物、スクアリリウム化合物、ナフタロシアニン化合物、クアテリレン化合物、ジチオール金属錯体化合物、クロコニウム化合物、オキソノール化合物等が挙げられる。

フタロシアニン化合物としては、例えば、オキソチタニルフタロシアニンなどが挙げられる。ナフタロシアニン化合物としては、例えば、オキソバナジルナフタロシアニンなどが挙げられる。フタロシアニン化合物、ナフタロシアニン化合物、イミニウム化合物、シアニン化合物、スクアリリウム化合物及びクロコニウム化合物は、特開2010-111750号公報の段落番号0010～0081に開示の化合物を使用してもよく、この内容は本明細

書に組み込まれる。シアニン化合物は、例えば、「機能性色素、大河原信／松岡賢／北尾悌次郎／平嶋恒亮・著、講談社サイエンティフィック」を参照することができ、この内容は本明細書に組み込まれる。

ピロロピロール化合物としては、例えば以下の化合物が挙げられる。また、特開2009-263614号公報の段落番号0049～0058に記載の化合物が挙げられる。

[化64]



[0304] 図1に示す固体撮像素子に用いる赤外線カットフィルタは、例えば、以下のようにして製造することができる。

[0305] まず、図3に示す支持体151上に、本発明の赤外線吸収組成物を適用して赤外線吸収組成物層を形成する。次に、図2、3に示すように、赤外線吸収組成物層をパターン形成する。パターン形成方法は、フォトリソグラフィ法およびドライエッチング法のいずれであってもよい。なお、図2、3では、赤外線吸収組成物層は、Bayer（格子）パターンを形成したが、パターンの形状は用途により適宜選択することができる。

[0306] 次に、赤外線吸収組成物層のBayerパターン（赤外線カットフィルタ111）上に、カラーフィルタ形成用の着色組成物を適用して着色組成物層を形成する。次に、図4、5に示すように、着色組成物層をパターン形成して、赤外線吸収組成物層のBayerパターン（赤外線カットフィルタ111）に、着色組成物層のBayerパターン（カラーフィルタ112）をパターン形成する。パターン形成方法は、フォトリソグラフィ法およびドライエッチング法のいずれであってもよいが、フォトリソグラフィ法が好ましい。

。

[0307] 次に、カラーフィルタ 112 を形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用の組成物を適用して組成物層を形成する。次に、図 6、7 に示すように、組成物層をパターン形成して、赤外線カットフィルタ 111 の Bayer パターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタ 114 のパターンを形成する。

[0308] 本発明の固体撮像素子は、バンドパスフィルタ等の、本発明の赤外線カットフィルタ以外の他の赤外線カットフィルタを更に有していてもよい。

[0309] なお、図 1 に示す実施形態では、カラーフィルタ 112 が、赤外線カットフィルタ 111 よりも入射光 h₁ 側に設けられているが、図 8 に示すように、赤外線カットフィルタ 111 と、カラーフィルタ 112 との順序を入れ替えて、赤外線カットフィルタ 111 を、カラーフィルタ 112 よりも入射光 h₁ 側に設けてもよい。

[0310] 図 8 に示す固体撮像素子に用いる赤外線カットフィルタは、例えば、図 9 に示すようにして製造することができる。

まず、支持体 151（図 3 を参照）上に、カラーフィルタ形成用の着色組成物を適用して着色組成物層を形成する。次に、図 9 に示すように、着色組成物層をパターン形成して、着色組成物層の Bayer パターン（カラーフィルタ 112）を形成する。着色組成物層のパターン形成方法は、フォトリソグラフィ法およびドライエッチング法のいずれであってもよい。

次に、着色組成物層の Bayer パターン（カラーフィルタ 112）上に、本発明の赤外線吸収組成物を適用して赤外線吸収組成物層を形成する。次に、図 9 に示すように、赤外線吸収組成物層をパターン形成して、着色組成物層の Bayer パターン（カラーフィルタ 112）上に、赤外線吸収組成物層の Bayer パターン（赤外線カットフィルタ 111）をパターン形成する。

次に、赤外線カットフィルタ 111 を形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用の組成物を適用して組成物層を形成する。次に、図 9 に示すように、組成物層をパターン形成して、赤外線カットフィルタ 111 の Bayer

パターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタ 114 のパターンを形成する。

[0311] また、図 1 に示す実施形態では、赤外線カットフィルタ 111 とカラーフィルタ 112 は隣接して積層しているが、両フィルタは必ずしも隣接している必要はなく、例えば、図 10 に示すように、カラーフィルタ 112 が形成された支持体とは別の支持体 150 上に、赤外線カットフィルタ 111 が形成されていてもよい。

支持体 150 は、透明基材であればいずれも好ましく用いることができる。支持体 150 は、上述した他の赤外線カットフィルタを更に有していてもよい。

[0312] また、赤外線カットフィルタ 111 として、有彩色着色剤を含むものを用い、赤外線カットフィルタ 111 がカラーフィルタとしての機能を更に有する場合においては、図 11 に示すように、カラーフィルタ 112 を省略することもできる。図 11 において、符号 111a は、有彩色着色剤を含む赤外線カットフィルタであり、カラーフィルタの機能を兼ね備えた赤外線カットフィルタである。

図 11 に示す固体撮像素子に用いる赤外線カットフィルタは、例えば、図 12 に示すようにして製造することができる。

まず、支持体 151（図 3 を参照）上に、本発明の赤外線吸収組成物（赤外線吸収剤と有彩色着色剤とを含む組成物）を適用して赤外線吸収組成物層を形成する。次に、図 12 に示すように、赤外線吸収組成物層をパターン形成して、赤外線カットフィルタ 111a を形成する。赤外線吸収組成物層のパターン形成方法は、フォトリソグラフィ法およびドライエッチング法のいずれであってもよい。

次に、赤外線カットフィルタ 111a を形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物を適用して組成物層を形成する。次に、図 12 に示すように、組成物層をパターン形成して、赤外線カットフィルタ 111a の Bayer パターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタ 114 のパターンを形成する。

[0313] (第2の実施形態)

図13に示す固体撮像素子は、赤外線カットフィルタ111と、カラーフィルタ112とを有する。図13において、符号110は、固体撮像素子である。固体撮像素子110上に設けられている撮像領域は、赤外線カットフィルタ111を有する。また、赤外線カットフィルタ111上には、カラーフィルタ112が積層している。カラーフィルタ112の入射光h側には、マイクロレンズ115が配置されている。マイクロレンズ115を覆うように平坦化層116が形成されている。図13において、赤外線カットフィルタ111は、パターンを有していてもよく、パターンを有していなくてもよい。

[0314] 図13においても、本発明の赤外線カットフィルタ以外の他の赤外線カットフィルタを更に有していてもよい。

[0315] なお、図13に示す実施形態では、カラーフィルタ112が、赤外線カットフィルタ111よりも入射光h側に設けられているが、赤外線カットフィルタ111と、カラーフィルタ112との順序を入れ替えて、赤外線カットフィルタ111を、カラーフィルタ112よりも入射光h側に設けてもよい。

また、図14に示すように、赤外線カットフィルタ111を、マイクロレンズ115上に形成してもよい。

また、図15に示すように、カラーフィルタ112が形成された支持体とは別の支持体150a上に、赤外線カットフィルタ111が形成されていてもよい。支持体150aは、透明基材であればいずれも好ましく用いることができる。支持体150aは、上述した他の赤外線カットフィルタを更に有していてもよい。

また、赤外線カットフィルタ111として、有彩色着色剤を含むものを用い、赤外線カットフィルタ111がカラーフィルタとしての機能を更に有する場合においては、図16に示すように、カラーフィルタ112を省略することもできる。図16において、符号111bは、有彩色着色剤を含む赤外

線カットフィルタであり、カラーフィルタの機能を兼ね備えた赤外線カットフィルタである。

[0316] <画像表示装置>

本発明の赤外線カットフィルタは、液晶表示装置や有機エレクトロルミネッセンス（有機ＥＬ）表示装置などの画像表示装置に用いることもできる。例えば、各着色画素（例えば赤色、緑色、青色）とともに用いることにより、表示装置のバックライト（例えば白色発光ダイオード（白色ＬＥＤ））に含まれる赤外光を遮断し、周辺機器の誤作動を防止する目的や、各着色表示画素に加えて赤外の画素を形成する目的で用いることが可能である。

[0317] 表示装置の定義や各表示装置の詳細については、例えば「電子ディスプレイデバイス（佐々木 昭夫著、（株）工業調査会 １９９０年発行）」、「ディスプレイデバイス（伊吹 順章著、産業図書（株）平成元年発行）」などに記載されている。また、液晶表示装置については、例えば「次世代液晶ディスプレイ技術（内田 龍男編集、（株）工業調査会 １９９４年発行）」に記載されている。本発明が適用できる液晶表示装置に特に制限はなく、例えば、上記の「次世代液晶ディスプレイ技術」に記載されている様々な方式の液晶表示装置に適用できる。

[0318] 画像表示装置は、白色有機ＥＬ素子を有する画像表示装置であってもよい。白色有機ＥＬ素子としては、タンデム構造であることが好ましい。有機ＥＬ素子のタンデム構造については、特開２００３－４５６７６号公報、三上明義監修、「有機ＥＬ技術開発の最前線－高輝度・高精度・長寿命化・ノウハウ集－」、技術情報協会、３２６－３２８ページ、２００８年などに記載されている。有機ＥＬ素子が発光する白色光のスペクトルは、青色領域（４３０ｎｍ－４８５ｎｍ）、緑色領域（５３０ｎｍ－５８０ｎｍ）及び黄色領域（５８０ｎｍ－６２０ｎｍ）に強い極大発光ピークを有することが好ましい。これらの発光ピークに加え更に赤色領域（６５０ｎｍ－７００ｎｍ）に極大発光ピークを有することがより好ましい。

実施例

[0319] 以下に実施例を挙げて本発明をさらに具体的に説明する。以下の実施例に示す材料、使用量、割合、処理内容、処理手順等は、本発明の趣旨を逸脱しない限り、適宜、変更することができる。従って、本発明の範囲は以下に示す具体例に限定されない。なお、特に断りのない限り、「部」、「%」は、質量基準である。

なお、赤外線吸収剤として使用した化合物の構造は、上述した赤外線吸収剤で説明した化学構造の化合物である。

[0320] <重量平均分子量 (M_w) 及び数平均分子量 (M_n) の測定>

重量平均分子量 (M_w) 及び数平均分子量 (M_n) は、以下の方法で測定した。

カラムの種類: TSK gel SuperHZ4000 (TOSOH製、4.6 mm (内径) × 15 cm)

展開溶媒: テトラヒドロフラン

カラム温度: 40℃

流量 (サンプル注入量): 60 μL

装置名: 東ソー (株) 製高速GPC (HLC-8220GPC)

検量線ベース樹脂: ポリスチレン

[0321] <赤外線吸収剤の吸収極大の測定>

各化合物を、測定溶媒に溶解させて 1 g/L の濃度の溶液を調製した。次に、各化合物を溶解させた溶液を、吸収極大 (極大吸収波長) での吸光度が 0.7 ~ 1.2 の範囲になるように測定溶媒で適宜希釈して測定サンプルを調整した。測定サンプルの吸収スペクトルを、島津製作所製 UV-1800 を用いて測定し、吸収極大 (極大吸収波長) を測定した。

なお、クロロホルムに溶解する化合物の場合は、測定溶媒としてクロロホルムを用いた。また、クロロホルムに溶解し難く、測定サンプルの上記の吸光度を、0.7 ~ 1.2 の範囲に調整することが困難な化合物の場合は、測定溶媒として水を用いた。

[0322] (赤外線吸収組成物の調製)

下記組成における各成分を混合し、攪拌した後、孔径 $0.45\mu\text{m}$ のナイロン製フィルタ（日本ポール（株）製）でろ過して、赤外線吸収組成物を調製した。

[0323]（組成1）

赤外線吸収剤分散液1 . . . 60質量部
硬化性化合物1 . . . 6質量部
樹脂1 . . . 4.45質量部
光重合開始剤1 . . . 1.99質量部
界面活性剤1 . . . 4.17質量部
重合禁止剤1 . . . 0.003質量部
プロピレングリコールメチルエーテルアセテート（PGMEA） . .
.23.39質量部

[0324]（組成2）

赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 3.29質量部
硬化性化合物1 . . . 2.38質量部
樹脂2 . . . 12.5質量部
光重合開始剤1 . . . 2.61質量部
界面活性剤2 . . . 9.09質量部
重合禁止剤1 . . . 0.001質量部
PGMEA . . . 70.14質量部

[0325]（組成3）

赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 2.40質量部
硬化性化合物2 . . . 6.80質量部
硬化性化合物3 . . . 14.5質量部
ピロメリット酸無水物 . . . 3.50質量部
重合禁止剤1 . . . 0.10質量部
シクロヘキサノン . . . 72.65質量部
界面活性剤1 . . . 0.05質量部

[0326] (組成4)

赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 2 質量部
樹脂3 . . . 100 質量部
硬化性化合物7 . . . 3.2 質量部
シリカ粒子（平均粒径0.8 μm ） . . . 0.2 質量部
界面活性剤3 . . . 0.8 質量部
水 . . . 全量が200 質量部となるように添加

[0327] (組成5)

Red 顔料分散液 . . . 53.9 質量部
赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 1.8 質量部
樹脂4（40%PGMEA溶液） . . . 23.1 質量部
硬化性化合物4 . . . 1.8 質量部
光重合開始剤1 . . . 1.0 質量部
界面活性剤1 . . . 4.2 質量部
PGMEA . . . 14.2 質量部

[0328] (組成6)

Green 顔料分散液 . . . 61.4 質量部
赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 1.8 質量部
樹脂4（40%PGMEA溶液） . . . 18.2 質量部
硬化性化合物1 . . . 3.2 質量部
光重合開始剤1 . . . 1.5 質量部
界面活性剤1 . . . 4.2 質量部
紫外線吸収剤1 . . . 0.8 質量部
PGMEA . . . 8.9 質量部

[0329] (組成7)

Blue 顔料分散液 47.8 質量部
赤外線吸収剤（表に示す化合物） . . . 1.8 質量部
樹脂4（40%PGMEA溶液） . . . 16.2 質量部

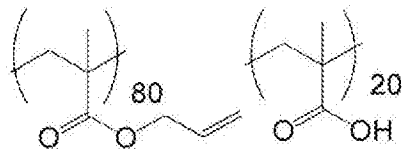
硬化性化合物 1 . . . 4 . 3 質量部
 硬化性化合物 4 . . . 1 . 8 質量部
 光重合開始剤 1 . . . 2 . 2 質量部
 界面活性剤 1 . . . 4 . 2 質量部
 P G M E A . . . 2 1 . 7 質量部

[0330] (組成 8)

以下に示す樹脂 A を 8 . 0 4 質量部と、赤外線吸収剤として以下に示す化合物 Q - 3 9 を 0 . 1 質量部と、重合性化合物として K A Y A R A D D P H A (日本化薬 (株) 製) を 0 . 0 7 質量部と、メガファック R S - 7 2 - K (D I C (株) 製) を 0 . 2 6 5 質量部と、光重合開始剤として下記化合物を 0 . 3 8 質量部と、溶剤として P G M E A を 8 2 . 5 1 質量部とを混合し、攪拌した後、孔径 0 . 5 μ m のナイロン製フィルタ (日本ポール (株) 製) でろ過して、組成 8 の赤外線吸収組成物を調製した。

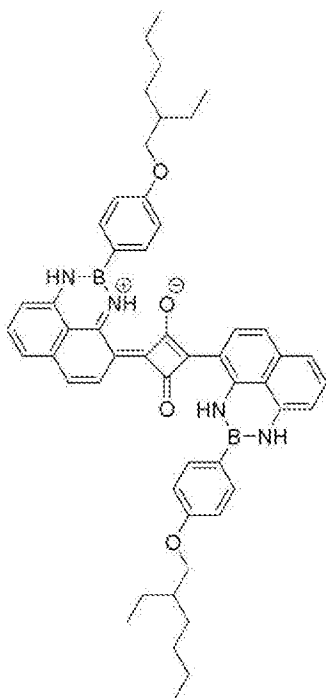
樹脂 A : 下記構造の樹脂 (M_w : 4 1 0 0 0)

[化 65]



化合物 Q - 3 9 : 下記構造の化合物 (スクアリリウム色素、波長 6 5 0 n m 以上に吸収極大を有する)

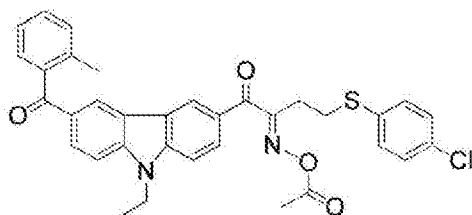
[化66]



Q-39

光重合開始剤：下記構造

[化67]

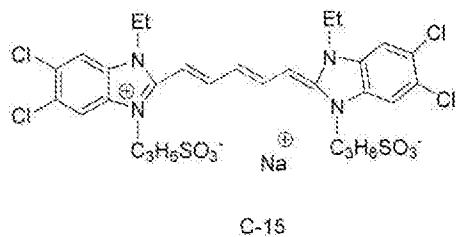


[0331] (組成9)

イオン交換水 69.5 質量部に下記化合物 C-15 を 0.5 質量部溶解させ、更にゼラチンの 10 質量%水溶液 30.0 質量部を加え、更に硬膜剤として 1,3-ジビニルスルホニル-2-プロパノールを 0.3 質量部加え攪拌することで、組成 9 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 C-15：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化68]

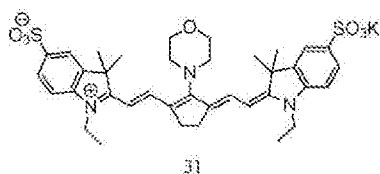


[0332] (組成 10)

化合物 C-15 のかわりに、下記化合物 31 を用いた以外は、組成 9 と同様に、組成 10 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 31：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化69]

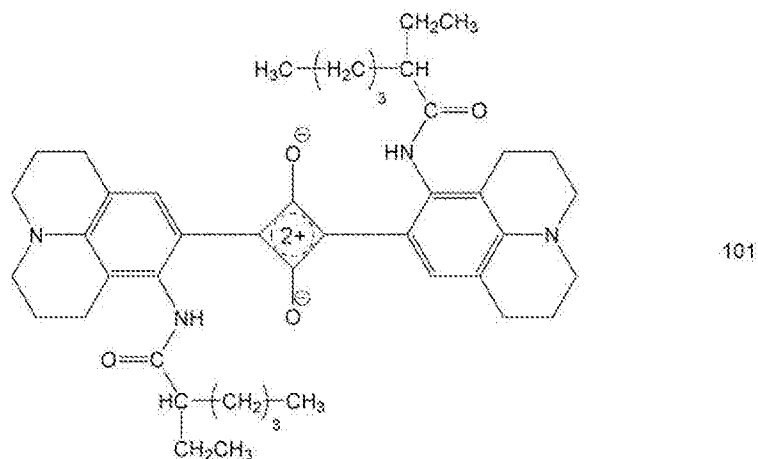


[0333] (組成 11)

化合物 Q-39 のかわりに、化合物 101 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 11 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 101：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化70]

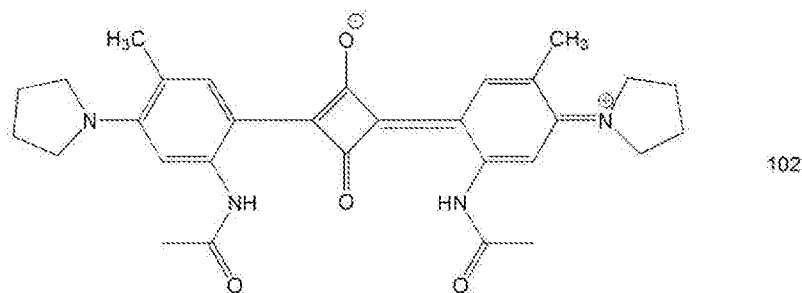


[0334] (組成 1 2)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 102 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 1 2 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 102：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化71]

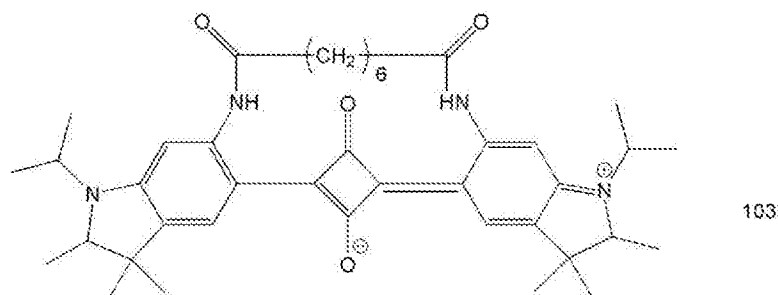


[0335] (組成 1 3)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 103 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 1 3 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 103：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化72]



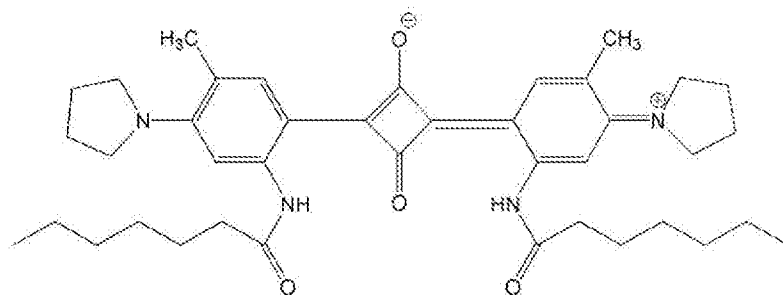
103

[0336] (組成14)

化合物Q-39のかわりに、下記化合物104を用いた以外は、組成8と同様にして、組成14の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物104：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長650nm以上に吸収極大を有する）

[化73]



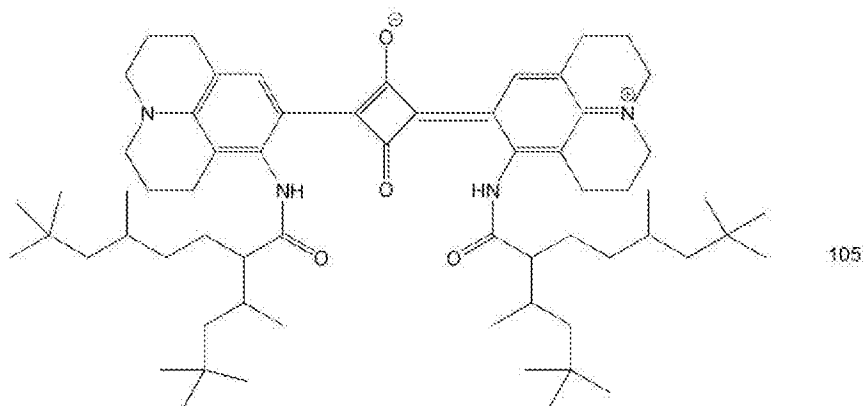
104

[0337] (組成15)

化合物Q-39のかわりに、下記化合物105を用いた以外は、組成8と同様にして、組成15の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物105：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長650nm以上に吸収極大を有する）

[化74]

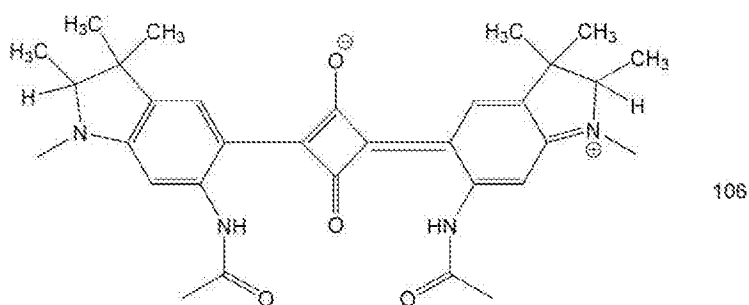


[0338] (組成 1 6)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 106 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 16 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 106：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化75]

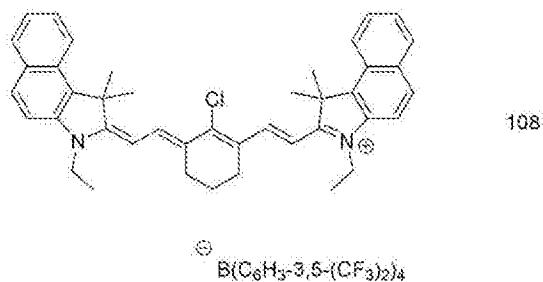


[0339] (組成 1 7)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 108 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 17 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 108：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化76]

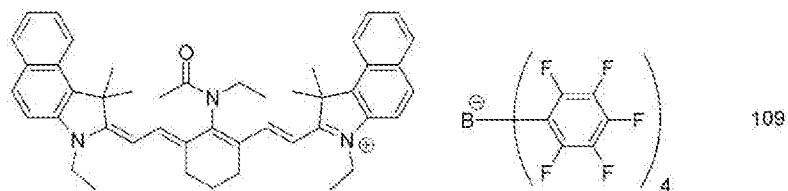


[0340] (組成18)

化合物Q-39のかわりに、下記化合物109を用いた以外は、組成8と同様にして、組成18の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物109：下記構造の化合物（シアニン色素、波長650nm以上に吸収極大を有する）

[化77]

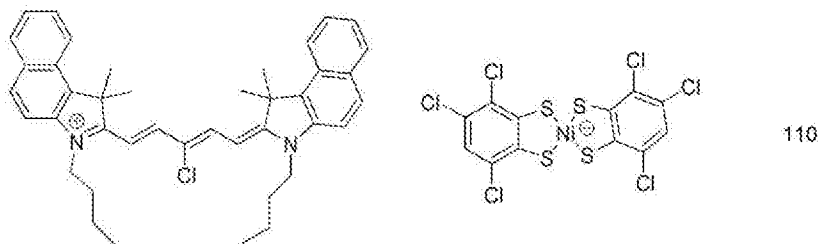


[0341] (組成19)

化合物Q-39のかわりに、下記化合物110を用いた以外は、組成8と同様にして、組成19の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物110：下記構造の化合物（シアニン色素、波長650nm以上に吸収極大を有する）

[化78]



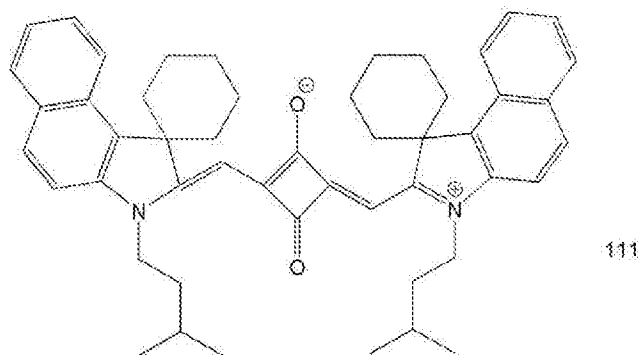
[0342] (組成20)

化合物Q-39のかわりに、下記化合物111を用いた以外は、組成8と

同様に、組成 20 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 111：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化79]

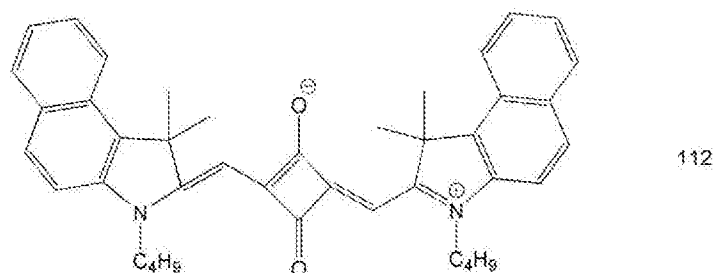


[0343]（組成 21）

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 112 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 21 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 112：下記構造の化合物（スクアリリウム色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化80]

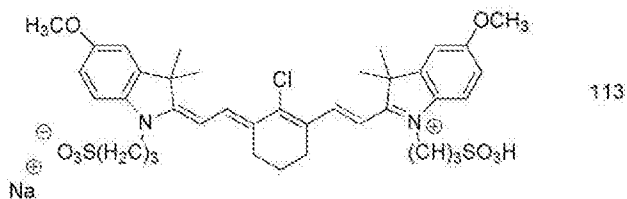


[0344]（組成 22）

化合物 C-15 のかわりに、下記化合物 113 を用いた以外は、組成 9 と同様に、組成 22 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 113：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化81]

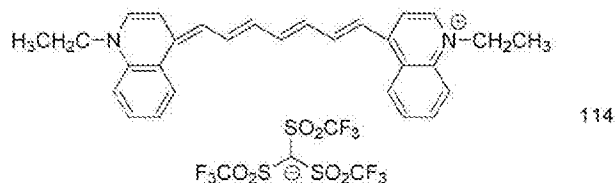


[0345] (組成 2 3)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 114 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 2 3 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 114：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化82]

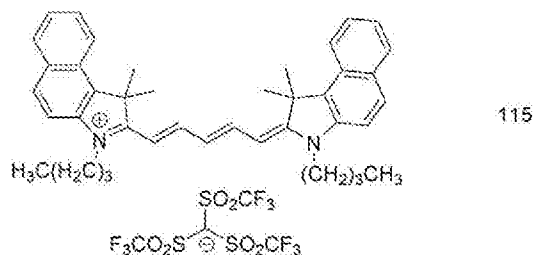


[0346] (組成 2 4)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 115 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 2 4 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 115：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化83]



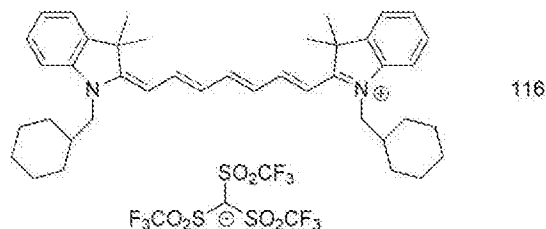
[0347] (組成 2 5)

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 116 を用いた以外は、組成 8 と

同様に、組成 25 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 116：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化84]

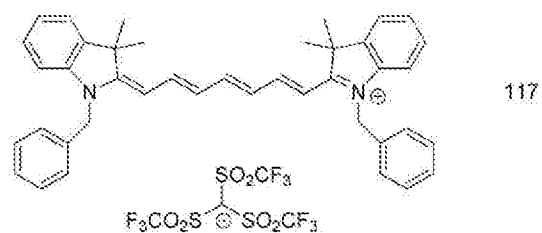


[0348]（組成 26）

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 117 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 26 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 117：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化85]

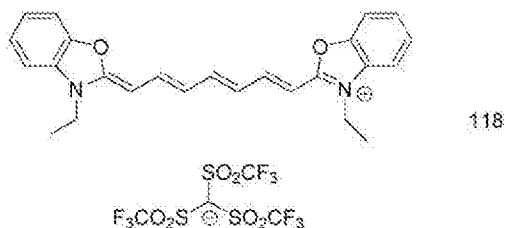


[0349]（組成 27）

化合物 Q-39 のかわりに、下記化合物 118 を用いた以外は、組成 8 と同様に、組成 27 の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物 118：下記構造の化合物（シアニン色素、波長 650 nm 以上に吸収極大を有する）

[化86]



[0350] (組成28)

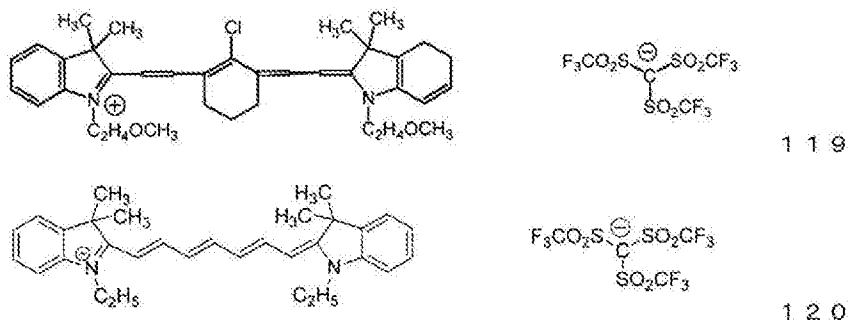
樹脂Aのかわりに、ARTON F4520 (JSR (株) 製) を用いた以外は、組成8と同様にして、組成28の赤外線吸収組成物を調製した。

[0351] (組成29)

エポキシ樹脂としてメタクリル酸グリシジル骨格ランダムポリマー (日油 (株) 製、マープルーフG-0150M 重量平均分子量10000) 50.0質量部、メチルエチルケトン100質量部を入れ、20～35℃で2時間攪拌し溶解した。次いで、赤外線吸収剤として、化合物119 (クロロホルム中での極大吸収波長 (吸収極大) = 831 nm、特開2008-88426号公報を参照。) を0.500質量部と、化合物120 (クロロホルム中での極大吸収波長 (吸収極大) = 758 nm、特開2008-88426号公報を参照。) を0.250質量部添加し、20～35℃で均一になるまで攪拌した。さらにエポキシ樹脂硬化剤としてブタン二酸を0.500質量部 (エポキシ樹脂100質量部に対し1質量部) を添加し、20～35℃で1時間攪拌して組成29の赤外線吸収組成物を調製した。

化合物119、120：下記構造の化合物 (シアニン色素、波長650 nm以上に吸収極大を有する)

[化87]



[0352] (Red組成物の調製)

下記成分を混合し、攪拌した後、孔径0.45 μm のナイロン製フィルタ
(日本ポール(株)製)でろ過して、Red組成物を調製した。

Red顔料分散液 . . . 51.7質量部

樹脂4(40%PGMEA溶液) . . . 0.6質量部

硬化性化合物4 . . . 0.6質量部

光重合開始剤1 . . . 0.3質量部

界面活性剤1 . . . 4.2質量部

PGMEA . . . 42.6質量部

[0353] (Green組成物の調製)

下記成分を混合し、攪拌した後、孔径0.45 μm のナイロン製フィルタ
(日本ポール(株)製)でろ過して、Green組成物を調製した。

Green顔料分散液 . . . 73.7質量部

樹脂4(40%PGMEA溶液) . . . 0.3質量部

硬化性化合物1 . . . 1.2質量部

光重合開始剤1 . . . 0.6質量部

界面活性剤1 . . . 4.2質量部

紫外線吸収剤1 . . . 0.5質量部

PGMEA . . . 19.5質量部

[0354] (Blue組成物の調製)

下記成分を混合し、攪拌した後、孔径0.45 μm のナイロン製フィルタ

(日本ポール(株)製)でろ過して、B l u e組成物を調製した。

B l u e顔料分散液 44.9質量部
 樹脂4(40%PGMEA溶液) . . . 2.1質量部
 硬化性化合物1 . . . 1.5質量部
 硬化性化合物4 . . . 0.7質量部
 光重合開始剤1 . . . 0.8質量部
 界面活性剤1 . . . 4.2質量部
 PGMEA . . . 45.8質量部

[0355] (赤外線透過フィルタ形成用組成物の調製)

下記組成における成分を混合し、攪拌した後、孔径0.45 μ mのナイロン製フィルタ(日本ポール(株)製)でろ過して、赤外線透過フィルタ形成用組成物を調製した。

(組成100)

顔料分散液1-1 . . . 46.5質量部
 顔料分散液1-2 . . . 37.1質量部
 硬化性化合物5 . . . 1.8質量部
 樹脂4 . . . 1.1質量部
 光重合開始剤2 . . . 0.9質量部
 界面活性剤1 . . . 4.2質量部
 重合禁止剤1 . . . 0.001質量部
 基板密着剤 . . . 0.6質量部
 PGMEA . . . 7.8質量部

(組成101)

顔料分散液2-1 . . . 22.67質量部
 顔料分散液3-1 . . . 11.33質量部
 顔料分散液3-2 . . . 22.67質量部
 顔料分散液3-3 . . . 10.34質量部
 顔料分散液3-4 . . . 6.89質量部

硬化性化合物 6 . . . 1 . 3 7 質量部

樹脂 2 . . . 3 . 5 2 質量部

光重合開始剤 1 . . . 0 . 8 6 質量部

界面活性剤 1 . . . 0 . 4 2 質量部

重合禁止剤 1 . . . 0 . 0 0 1 質量部

P G M E A . . . 1 9 . 9 3 質量部

[0356] 赤外線吸収組成物、Red組成物、Green組成物、Blue組成物および赤外線透過フィルタ形成用組成物に使用した原料は以下の通りである。

[0357] ・赤外線吸収剤分散液 1

赤外線吸収剤（化合物Q-56、Q-62、C-11、C-15、C-21、C-34、C-36またはO-6）を13質量部と、樹脂6を7.8質量部と、PGMEAを109質量部と、0.5mm径ジルコニアビーズ520質量部とをペイントシェーカーで30分間分散処理を行った。その後、日本ポール製DFA4201NXY（0.45 μ mナイロンフィルター）を用いてろ過を行い、ビーズをろ過で分離し、赤外線吸収剤分散液1を調製した。

[0358] ・Red顔料分散液

C. I. Pigment Red 254を9.6質量部、C. I. Pigment Yellow 139を4.3質量部、分散剤（BYK-161（BYK社製））を6.8質量部、PGMEAを79.3質量部とからなる混合液を、ビーズミル（ジルコニアビーズ0.3mm径）により3時間混合・分散して、顔料分散液を調製した。その後さらに、減圧機構付き高压分散機NANO-3000-10（日本ビーイーイー（株）製）を用いて、2000kg/cm³の圧力で流量500g/minとして分散処理を行なった。この分散処理を10回繰り返し、Red顔料分散液を得た。

[0359] ・Green顔料分散液

C. I. Pigment Green 36を6.4質量部、C. I. Pigment Yellow 150を5.3質量部、分散剤（BYK-1

61 (BYK社製)) を5.2質量部、PGMEAを83.1質量部からなる混合液を、ビーズミル(ジルコニアビーズ0.3mm径)により3時間混合・分散して、顔料分散液を調製した。その後さらに、減圧機構付き高压分散機NANO-3000-10(日本ビーイーイー(株)製)を用いて、2000kg/cm³の圧力で流量500g/minとして分散処理を行なった。この分散処理を10回繰り返し、Green顔料分散液を得た。

[0360] ・Blue顔料分散液

C. I. Pigment Blue 15:6を9.7質量部、C. I. Pigment Violet 23を2.4質量部、分散剤(BYK-161(BYK社製))を5.5部、PGMEAを82.4部からなる混合液を、ビーズミル(ジルコニアビーズ0.3mm径)により3時間混合・分散して、顔料分散液を調製した。その後さらに、減圧機構付き高压分散機NANO-3000-10(日本ビーイーイー(株)製)を用いて、2000kg/cm³の圧力で流量500g/minとして分散処理を行なった。この分散処理を10回繰り返し、Blue顔料分散液を得た。

[0361] ・顔料分散液1-1

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル(減圧機構付き高压分散機NANO-3000-10(日本ビーイーイー(株)製))で、3時間、混合、分散して、顔料分散液1-1を調製した。

- ・赤色顔料(C. I. Pigment Red 254)及び黄色顔料(C. I. Pigment Yellow 139)からなる混合顔料
- ・ 11.8質量部
- ・樹脂(BYK社製 BYK-111) . . . 9.1質量部
- ・PGMEA . . . 79.1質量部

[0362] ・顔料分散液1-2

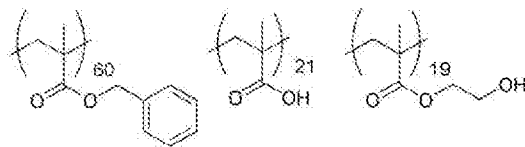
下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル(減圧機構付き高压分散機NANO-3000-10(日本ビーイー

イー（株）製）で、3時間、混合、分散して、顔料分散液1-2を調製した。

- ・青色顔料（C. I. Pigment Blue 15:6）及び紫色顔料（C. I. Pigment Violet 23）からなる混合顔料
- ・ 12.6質量部
- ・樹脂（BYK社製 BYK-111）
- ・ 2.0質量部
- ・樹脂10
- ・ 3.3質量部
- ・シクロヘキサノン
- ・ 31.2質量部
- ・PGMEA
- ・ 50.9部

樹脂10：下記構造（繰り返し単位における比はモル比である、 $M_w = 14,000$ ）

[化88]

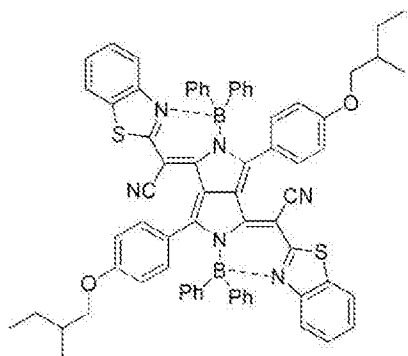


[0363] ・顔料分散液2-1

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル（減圧機構付き高圧分散機NANO-3000-10（日本ビーイーイー（株）製）で、ピロロピロール顔料の平均粒径（二次粒子）が75nm以下となるまで混合、分散して、顔料分散液を調製した。顔料分散液中の顔料の平均粒径は、日機装（株）製のMICROTRACUPA 150を用いて、体積基準で測定した。

- ・ピロロピロール顔料
- ・ 13.5質量部
- ・樹脂（BYK-111（BYK社製））
- ・ 4質量部
- ・PGMEA
- ・ 82.5部
- ・ピロロピロール顔料：下記構造

[化89]



[0364] ・顔料分散液 3-1

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル（減圧機構付き高圧分散機NANO-3000-10（日本ビーイー（株）製））で混合、分散して、顔料分散液を調製した。

・C. I. Pigment Red 254 . . . 13.5質量部

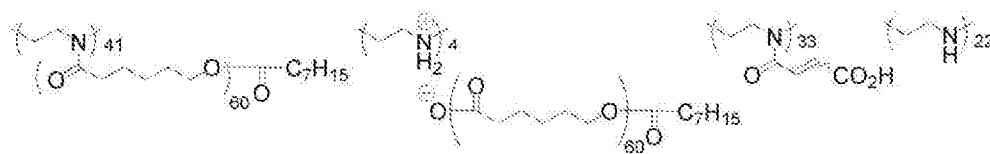
・樹脂11 . . . 2質量部

・樹脂12 . . . 2質量部

・PGMEA . . . 82.5質量部

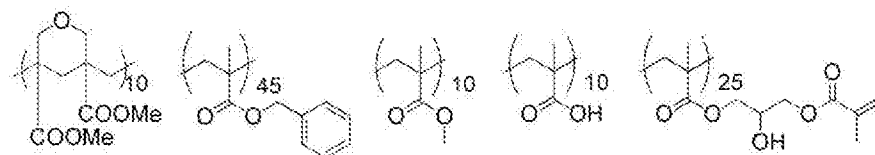
・樹脂11：下記構造（Mw：7950）

[化90]



・樹脂12：下記構造（Mw：12000）

[化91]



[0365] ・顔料分散液 3-2

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビー

ズミル（減圧機構付き高圧分散機NANO-3000-10（日本ビーイーイー（株）製））で混合、分散して、顔料分散液を調製した。

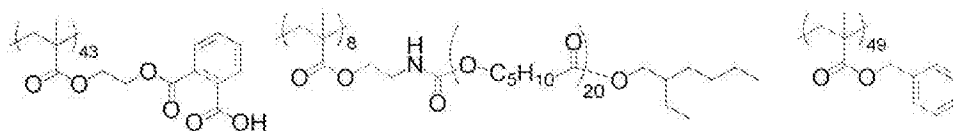
・ C. I. Pigment Blue 15:6 . . . 13.5 質量部

・ 樹脂 13 . . . 4 質量部

・ PGMEA . . . 82.5 質量部

・ 樹脂 13：下記構造（Mw：30000）

[化92]



[0366] ・ 顔料分散液 3-3

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル（減圧機構付き高圧分散機NANO-3000-10（日本ビーイーイー（株）製））で混合、分散して、顔料分散液を調製した。

・ C. I. Pigment Yellow 139 . . . 14.8 質量部

・ 樹脂（BYK-111（BYK社製）） . . . 3 質量部

・ 樹脂 12 . . . 2.2 質量部

・ PGMEA . . . 80 質量部

[0367] ・ 顔料分散液 3-4

下記組成の混合液を、0.3mm径のジルコニアビーズを使用して、ビーズミル（減圧機構付き高圧分散機NANO-3000-10（日本ビーイーイー（株）製））で混合、分散して、顔料分散液を調製した。

・ C. I. Pigment Violet 23 . . . 14.8 質量部

・ 樹脂（BYK-111（BYK社製）） . . . 3 質量部

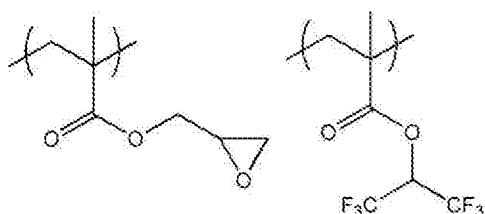
・ 樹脂 12 . . . 2.2 質量部

・ P G M E A ・ ・ ・ 80質量部

[0368] ・ 硬化性化合物 1 : K A Y A R A D D P H A (日本化薬 (株) 製)

・ 硬化性化合物 2 : 下記構造の重合体 ($M_w = 13300$ 、分散度 $M_w/M_n = 2.26$) 特開 2015-17244 号公報の段落番号 0104 に記載の方法に従って合成した。

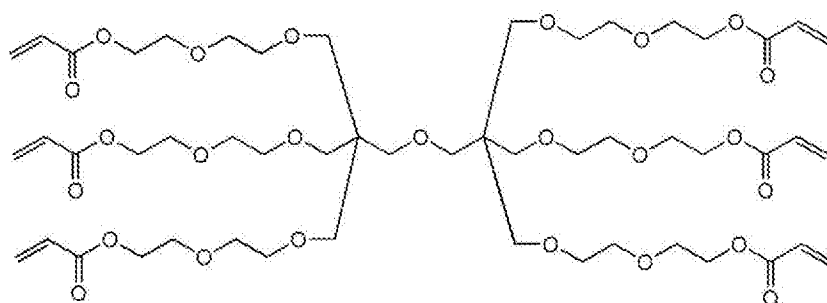
[化93]



・ 硬化性化合物 3 : E H P E 3 1 5 0 ((株) ダイセル製)

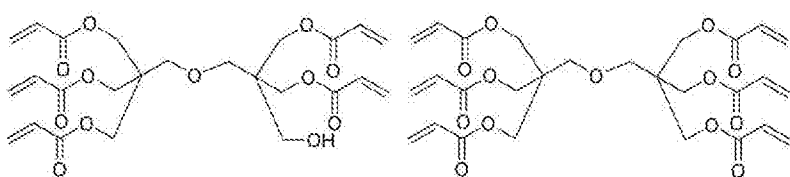
・ 硬化性化合物 4 : 下記構造

[化94]



・ 硬化性化合物 5 : 下記構造 (左側化合物と右側化合物とのモル比が 7 : 3 の混合物)

[化95]



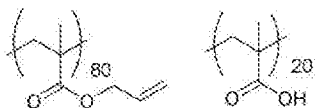
・ 硬化性化合物 6 : M-305 (トリアクリレートが 55~63 質量%、東亜合成 (株) 製)

・ 硬化性化合物 7 : デナコール E X-614B (ナガセケムテックス社製)

[0369] ・樹脂 1 : サイクロマー P (A C A) 2 3 0 A A ((株) ダイセル製)

・樹脂 2 : 下記構造 ($M_w = 40,000$)

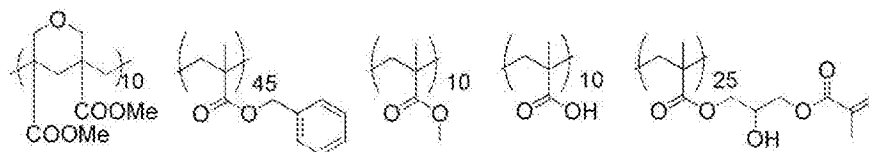
[化96]



・樹脂 3 : ジュリマー E T 4 1 0 (日本純薬 (株) 製、アクリル樹脂の水性分散物、固形分 30%)

・樹脂 4 : 下記構造 (酸価 : 70 mg KOH/g 、 $M_w = 11000$)

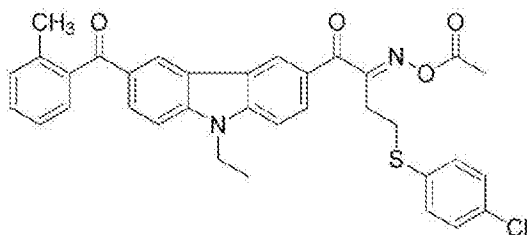
[化97]



[0370] ・光重合開始剤 1 : I R G A C U R E - O X E 0 1 (BASF 社製)

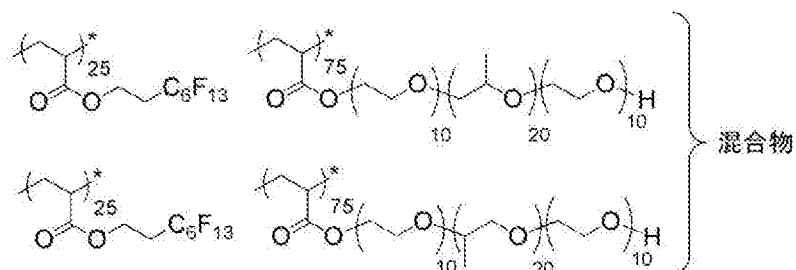
・光重合開始剤 2 : 下記構造

[化98]



[0371] ・界面活性剤 1 : 下記混合物 ($M_w = 14000$ 、1% PGMEA 溶液)

[化99]



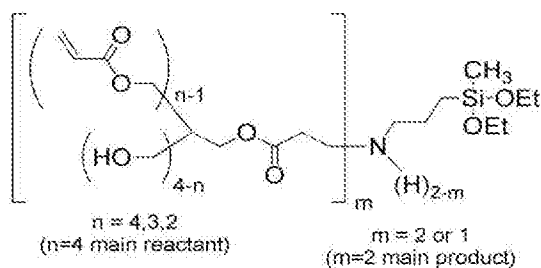
・界面活性剤 2 : メガファック R S - 7 2 - K (D I C 製、30% PGMEA

A 溶液)

・界面活性剤 3 : サンデット BL (三洋化成 (株) 製アニオン系界面活性剤、固形分 45%)

[0372] ・基板密着剤 : 下記構造

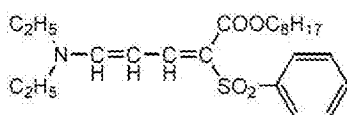
[化100]



[0373] ・重合禁止剤 1 : パラメトキシフェノール

・紫外線吸収剤 : 下記構造

[化101]



[0374] (パターン形成)

製造方法 (1)

赤外線吸収組成物を、製膜後の膜厚が $1.0 \mu\text{m}$ になるように、シリコンウェハ上にスピンコート法で塗布した。その後ホットプレートを用いて、 100°C で 2 分間加熱した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で 5 分間加熱した。次いでドライエッチング法により $2 \mu\text{m}$ の Bayer パターン (赤外線カットフィルタ) を形成した。

次に、赤外線カットフィルタの Bayer パターン上に、Red 組成物を製膜後の膜厚が $1.0 \mu\text{m}$ になるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で 2 分間加熱した。次いで、i 線ステッパー露光装置 FPA-3000i5+ (Canon (株) 製) を用い、 $1000 \text{ mJ} / \text{cm}^2$ で $2 \mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次

いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、23℃で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、200℃で5分間加熱することで、赤外線カットフィルタのBayerパターン上に、Red組成物をパターンニングした。同様にGreen組成物、Blue組成物を順次パターンニングし、赤、青および緑の着色パターンを形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物（組成100または組成101）を、製膜後の膜厚が2.0μmになるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、100℃で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、1000mJ/cm²で2μmのBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、23℃で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、200℃で5分間加熱することで、赤外線カットフィルタのBayerパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターンニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0375] 製造方法（2）

赤外線吸収組成物を、製膜後の膜厚が1.0μmになるように、シリコンウェハ上にスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、100℃で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、1000mJ/cm²で2μmのBayerパターンをマスクを介して露光した。

次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、23℃で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用

いて、 200°C で5分間加熱することで $2\mu\text{m}$ のBayerパターン（赤外線カットフィルタ）を形成した。

次に、赤外線カットフィルタのBayerパターン上に、Red組成物を製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用い、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用い、 200°C で5分間加熱することで、赤外線カットフィルタのBayerパターン上にRed組成物をパターンニングした。同様にGreen組成物、Blue組成物を順次パターンニングし、赤、青および緑の着色パターンを形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物（組成100または組成101）を、製膜後の膜厚が $2.0\mu\text{m}$ になるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで、赤外線カットフィルタのBayerパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターンニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0376] 製造方法（3）

Red組成物を製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるように、シリコンウェハ

上に、スピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用い、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用い、 200°C で5分間加熱することで、 $2\mu\text{m}$ のドットパターンを得た。同様にGreen組成物、Blue組成物を順次パターンニングし、赤、青および緑の着色パターンを形成した。

赤、青および緑の着色パターン上に、赤外線吸収組成物を、製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるように、スピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で2分間加熱した後。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱した。次いでドライエッチング法により $2\mu\text{m}$ のBayerパターン（赤外線カットフィルタ）を形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物（組成100または組成101）を、製膜後の膜厚が $2.0\mu\text{m}$ になるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで、赤外線カットフィルタのBayerパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターンニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0377] 製造方法（4）

Red組成物を製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるように、シリコンウェハ

上に、スピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+ (Canon (株) 製) を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム (TMAH) 0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで、 $2\mu\text{m}$ のドットパターンを得た。同様にGreen組成物、Blue組成物を順次パターンニングし、赤、青および緑の着色パターンを形成した。

赤、青および緑の着色パターン上に、赤外線吸収組成物を、製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるように、スピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+ (Canon (株) 製) を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム (TMAH) 0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで $2\mu\text{m}$ のBayerパターン (赤外線カットフィルタ) を形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物 (組成100または組成101) を、製膜後の膜厚が $2.0\mu\text{m}$ になるようにスピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+ (Canon (株) 製) を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム (TMAH) 0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで

、赤外線カットフィルタのBayerパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0378] 製造方法（５）

組成５の赤外線吸収組成物を、製膜後の膜厚が $2.0\mu\text{m}$ になるように、シリコンウェハ上に、スピコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で２分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH） 0.3 質量％水溶液を用い、 23°C で 60 秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で５分間加熱することで、 $2\mu\text{m}$ のドットパターンを得た。同様に、組成６の赤外線吸収組成物、組成７の赤外線吸収組成物を順次パターニングし、赤、青および緑の着色パターン（赤外線カットフィルタ）を形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物（組成 100 または組成 101 ）を、製膜後の膜厚が $2.0\mu\text{m}$ になるように、スピコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて、 100°C で２分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH） 0.3 質量％水溶液を用い、 23°C で 60 秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で５分間加熱することで、赤外線カットフィルタのパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0379] 製造方法（６）（比較例）

高屈折率材料層である TiO_2 膜と、低屈折率材料層である SiO_2 膜を蒸着により、交互に積層して誘電体多層膜を形成した。誘電体多層膜の各膜厚を下記表に示す。以下の表において、左欄の数字は積層順番である。1番が基板側であり、11番が最表面である。

なお、組成100の赤外線透過フィルタ形成用組成物を用いて赤外線透過フィルタを形成する場合は、積層体Aの誘電体多層膜を形成し、組成101の赤外線透過フィルタ形成用組成物を用いて赤外線透過フィルタを形成する場合は、積層体Bの誘電体多層膜を形成した。

[表13]

積層体A			積層体B		
層数	種類	膜厚 (nm)	層数	種類	膜厚 (nm)
1	SiO_2	0.073	1	SiO_2	0.081
2	TiO_2	0.094	2	TiO_2	0.104
3	SiO_2	0.146	3	SiO_2	0.162
4	TiO_2	0.094	4	TiO_2	0.104
5	SiO_2	0.146	5	SiO_2	0.162
6	TiO_2	0.094	6	TiO_2	0.104
7	SiO_2	0.146	7	SiO_2	0.162
8	TiO_2	0.094	8	TiO_2	0.104
9	SiO_2	0.146	9	SiO_2	0.162
10	TiO_2	0.094	10	TiO_2	0.104
11	SiO_2	0.146	11	SiO_2	0.162
合計	-	1.277	合計	-	1.413

次に、ドライエッチング法により、 $2\mu\text{m}$ のBayerパターン（誘電体多層膜）を形成した。

次に、誘電体多層膜のBayerパターン上に、Red組成物を製膜後の膜厚が $1.0\mu\text{m}$ になるようにスピコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて 100°C で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、 $1000\text{mJ}/\text{cm}^2$ で $2\mu\text{m}$ のドットパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、 23°C で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて、 200°C で5分間加熱することで、誘電体多層膜のBayerパターン上にRed組

成物をパターニングした。同様にG r e e n組成物、B l u e組成物を順次パターニングし、赤、青および緑の着色パターンを形成した。

次に、上記パターン形成した膜上に、赤外線透過フィルタ形成用組成物（組成100または組成101）を、製膜後の膜厚が2.0 μm になるように、スピンコート法で塗布した。次いで、ホットプレートを用いて100℃で2分間加熱した。次いで、i線ステッパー露光装置FPA-3000i5+（Canon（株）製）を用い、1000 mJ/cm^2 で2 μm のBayerパターンをマスクを介して露光した。次いで、水酸化テトラメチルアンモニウム（TMAH）0.3質量%水溶液を用い、23℃で60秒間パドル現像を行った。その後、スピンシャワーにてリンスを行い、さらに純水にて水洗した。次いで、ホットプレートを用いて200℃で5分間加熱することで、誘電体多層膜のパターンの抜け部分に、赤外線透過フィルタのパターニングを行った。これを公知の方法に従い固体撮像素子に組み込んだ。

[0380]（入射角依存性評価）

赤外線吸収組成物を、ガラス基板にスピンコーター（ミカサ（株）製）を用いて塗布し、塗膜を形成した。なお、塗布量は、製膜後の厚みが、1.0 μm となるように調整した。

次に、塗膜に対して、100℃のホットプレートを用いて120秒間加熱処理（プリベーク）を行った。さらに、200℃のホットプレートを用いて5分間加熱処理（ポストベーク）を行い、赤外線カットフィルタ（膜厚1.0 μm ）を得た。

上記で得られた赤外線カットフィルタの入射角依存性を、U-4100（日立ハイテクノロジーズ社製）を用いて測定した。具体的には、測定波長範囲は400～1200 nm であり、赤外線カットフィルタの表面法線方向を0°として、入射角度を0°、20°、40°に変更して、それぞれの角度での赤外線カットフィルタの透過率を測定した。得られた測定結果を以下の基準に従って評価した。より具体的には、入射角度0°にて測定した際の各吸収極大波長から短波側に最も近い、透過率50（%）となる波長（=X）

と、入射角度 20° 又は 40° にて測定した際の各吸収極大波長から短波側に最も近い、透過率 $50(\%)$ となる波長 ($=Y$) を比較して、 $|X-Y|$ との差 (シフト) の絶対値の大きさを評価した。

「A」： $|X-Y|$ との差 (シフト) の絶対値が 10 nm 未満である場合

「B」： $|X-Y|$ との差 (シフト) の絶対値が 10 nm 以上 20 nm 未満

「C」： $|X-Y|$ との差 (シフト) の絶対値が 20 nm 以上

[0381] (認識評価)

得られた固体撮像素子にて低照度の環境下 (0.001 Lux) で赤外発光ダイオード (赤外LED) 光源を照射し、画像の取り込みを行い、画像性能を比較評価した。評価基準は、下記に示す。

なお、組成 100 の赤外線透過フィルタ形成用組成物を用いて赤外線透過フィルタを形成した場合は、発光波長 850 nm の赤外LEDを使用し、組成 101 の赤外線透過フィルタ形成用組成物を用いて赤外線透過フィルタを形成した場合は、発光波長 940 nm の赤外LEDを使用した。

<評価基準>

3：良好 画像上で被写体をはっきりと認識できる。

2：やや良好 画像上で被写体を認識できる。

1：不十分 画像上で被写体を認識できない。

[0382]

[表14]

	赤外線吸収組成物			パターン形成方法	評価	
	処方分類	赤外線吸収剤の種類			入射角依存性評価	認識評価
		色素分類	化合物No.			
実施例1	組成1	スクアリウム	Q-56	製造方法(1)	A	3
実施例2				製造方法(2)	A	3
実施例3				製造方法(3)	A	3
実施例4				製造方法(4)	A	3
実施例5		Q-62	製造方法(2)	A	3	
実施例6			製造方法(1)	A	3	
実施例7		シアニン	C-11	製造方法(2)	A	3
実施例8				製造方法(3)	A	3
実施例9				製造方法(4)	A	3
実施例10				C-15	製造方法(2)	A
実施例11			C-21	A		3
実施例12			C-34	A		3
実施例13			C-36	A		3
実施例14		オキソノール	O-6	製造方法(1)	A	2
実施例15				製造方法(2)	A	2
実施例16				製造方法(3)	A	2
実施例17				製造方法(4)	A	2
実施例18	組成2	スクアリウム	Q-3	製造方法(1)	A	3
実施例19				製造方法(2)	A	3
実施例20				製造方法(3)	A	3
実施例21				製造方法(4)	A	3
実施例22			Q-26	製造方法(2)	A	3
実施例23			Q-28		A	3
実施例24			Q-32		A	3
実施例25			Q-35		A	3
実施例26			Q-39		A	3
実施例27			Q-42		A	3
実施例28			Q-49		A	3
実施例29		シアニン	S-6	製造方法(1)	A	3
実施例30				製造方法(2)	A	3
実施例31				製造方法(3)	A	3
実施例32				製造方法(4)	A	3
実施例33			S-11	製造方法(2)	A	3
実施例34			S-14		A	3
実施例35			I-11		A	3
実施例36			S-33		A	3
実施例37		オキソノール	O-4	製造方法(1)	A	2
実施例38				製造方法(2)	A	2
実施例39				製造方法(3)	A	2
実施例40				製造方法(4)	A	2
実施例41			Q-13	製造方法(2)	A	2
実施例42			Q-10		A	2
実施例43			Q-18		A	2

[表15]

	赤外線吸収組成物			パターン形成方法	評価	
	処方分類	赤外線吸収剤の種類			入射角依存性評価	認識評価
		色素分類	化合物No.			
実施例44	組成3	スクアリウム	Q-3	製造方法(1)	A	3
実施例45				製造方法(3)	A	3
実施例46			Q-26	製造方法(1)	A	3
実施例47			Q-28		A	3
実施例48			Q-32		A	3
実施例49			Q-35		A	3
実施例50			Q-39		A	3
実施例51			Q-42		A	3
実施例52			Q-49		A	3
実施例53		シアニン	S-6	製造方法(1)	A	3
実施例54				製造方法(3)	A	3
実施例55			S-11	製造方法(1)	A	3
実施例56			S-14		A	3
実施例57			I-11		A	3
実施例58			S-33		A	3
実施例59		オキソノール	O-4	製造方法(1)	A	2
実施例60				製造方法(3)	A	2
実施例61			O-13	製造方法(1)	A	2
実施例62			O-10		A	2
実施例63			O-18		A	2
実施例64	組成4	スクアリウム	Q-56	製造方法(1)	A	3
実施例65				製造方法(3)	A	3
実施例66			Q-62	製造方法(1)	A	3
実施例67		シアニン	C-11	製造方法(1)	A	3
実施例68				製造方法(3)	A	3
実施例69			C-15	製造方法(1)	A	3
実施例70			C-21		A	3
実施例71			C-34		A	3
実施例72			C-36		A	3
実施例73		オキソノール	O-6	製造方法(1)	A	2
実施例74				製造方法(3)	A	2
実施例75	組成5~7	スクアリウム	Q-3	製造方法(5)	A	3
実施例76			Q-26		A	3
実施例77			Q-28		A	3
実施例78			Q-32		A	3
実施例79			Q-35		A	3
実施例80			Q-39		A	3
実施例81			Q-42		A	3
実施例82			Q-49		A	3
実施例83			シアニン		S-6	A
実施例84		S-11			A	3
実施例85		S-14			A	3
実施例86		I-11			A	3
実施例87		S-33			A	3
実施例88		オキソノール	O-4		A	2
実施例89			O-13		A	2
実施例90			O-10		A	2
実施例91			O-18		A	2
比較例1	—			製造方法(6)	C	—
比較例2	—				C	—

[表16]

	赤外線吸収組成物		パターン形成方法	評価	
	処方分類	赤外線吸収剤の種類		入射角依存性評価	認識評価
		色素分類			
実施例92	組成8	スクアリウム	製造方法(1)	A	3
実施例93	組成9	シアニン		A	3
実施例94	組成10	シアニン		A	3
実施例95	組成11	スクアリウム		A	3
実施例96	組成12	スクアリウム		A	3
実施例97	組成13	スクアリウム		A	3
実施例98	組成14	スクアリウム		A	3
実施例99	組成15	スクアリウム		A	3
実施例100	組成16	スクアリウム		A	3
実施例101	組成17	シアニン		A	3
実施例102	組成18	シアニン		A	3
実施例103	組成19	シアニン		A	3
実施例104	組成20	スクアリウム		A	3
実施例105	組成21	スクアリウム		A	3
実施例106	組成22	シアニン		A	3
実施例107	組成23	シアニン		A	3
実施例108	組成24	シアニン		A	3
実施例109	組成25	シアニン		A	3
実施例110	組成26	シアニン		A	3
実施例111	組成27	シアニン		A	3
実施例112	組成28	スクアリウム		A	3
実施例113	組成29	シアニン		A	3

[0383] 上記結果より、実施例は、入射角依存性が良好であった。更には、認識評価も良好であった。また、実施例は、塗布工程で赤外線カットフィルタを製造でき、少ない工程数で赤外線カットフィルタを製造できた。

一方、比較例は、入射角依存性が劣っていた。

実施例1～74において、赤外線カットフィルタを、赤、青および緑の着色パターンを形成した基板とは、別の基板上に形成し、図10に示す固体撮像素子に組み込んでも同様の効果が得られた。

なお、表14および表15の「化合物No.」の欄に記載の赤外線吸収剤は、各ポリメチン色素の具体例に挙げた構造の化合物である。表14および表15の「化合物No.」の欄に記載の赤外線吸収剤は、いずれも波長650nm以上に吸収極大を有していた。

符号の説明

[0384] 110：固体撮像素子

111、111a、111b：赤外線カットフィルタ

112：カラーフィルタ

114：赤外線透過フィルタ

1 1 5 : マイクロレンズ

1 1 6 : 平坦化層

1 5 0、1 5 0 a、1 5 1 : 支持体

請求の範囲

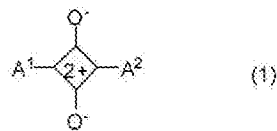
[請求項1] 赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子の、前記赤外線カットフィルタの形成に用いられる赤外線吸収組成物であって、

波長650nm以上に吸収極大を有し、ポリメチン色素から選ばれる少なくとも一種の赤外線吸収剤を含む、赤外線吸収組成物。

[請求項2] 前記ポリメチン色素は、スクアリリウム色素及びシアニン色素から選ばれる少なくとも1種である、請求項1に記載の赤外線吸収組成物。

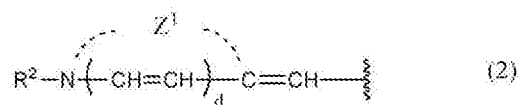
[請求項3] 前記スクアリリウム色素は、下記式(1)で表される化合物である、請求項2に記載の赤外線吸収組成物；

[化1]



式(1)中、A¹およびA²は、それぞれ独立に、アリール基、ヘテロ環基または下記式(2)で表される基を表す；

[化2]

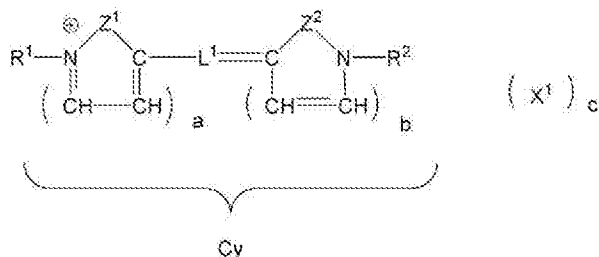


式(2)中、Z¹は、含窒素複素環を形成する非金属原子団を表し、R²は、アルキル基、アルケニル基またはアラルキル基を表し、dは、0または1を表し、波線は一般式(1)との連結手を表す。

[請求項4] 前記シアニン色素は、下記式(A)で表される化合物である、請求項2に記載の赤外線吸収組成物；

式(A)

[化3]



式（A）中、 Z^1 および Z^2 は、それぞれ独立に、縮環してもよい5員または6員の含窒素複素環を形成する非金属原子団であり、 R^1 および R^2 は、それぞれ独立に、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基またはアリール基を表し、 L^1 は、奇数個のメチン基からなるメチン鎖を表し、 a および b は、それぞれ独立に、0または1であり、

式中の Cy で表される部位がカチオン部である場合、 X^1 はアニオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中の Cy で表される部位がアニオン部である場合、 X^1 はカチオンを表し、 c は電荷のバランスを取るために必要な数を表し、式中の Cy で表される部位の電荷が分子内で中和されている場合、 c は0である。

[請求項5] 更に、樹脂および硬化性化合物から選ばれる少なくとも一種を含む、請求項1～4のいずれか1項に記載の赤外線吸収組成物。

[請求項6] 更に、溶剤を含む、請求項1～5のいずれか1項に記載の赤外線吸収組成物。

[請求項7] 更に、有彩色着色剤を含む、請求項1～6のいずれか1項に記載の赤外線吸収組成物。

[請求項8] 請求項1～7のいずれか1項に記載の赤外線吸収組成物を硬化してなる赤外線カットフィルタ。

[請求項9] 請求項8に記載の赤外線カットフィルタと、有彩色着色剤を含むカラーフィルタと、を有する積層体。

[請求項10] 請求項1～7のいずれか1項に記載の赤外線吸収組成物を用いて支

持体上に赤外線吸収組成物層を形成する工程と、フォトリソグラフィ法またはドライエッチング法により、前記赤外線吸収組成物層に対してパターンを形成する工程と、を含む、パターン形成方法。

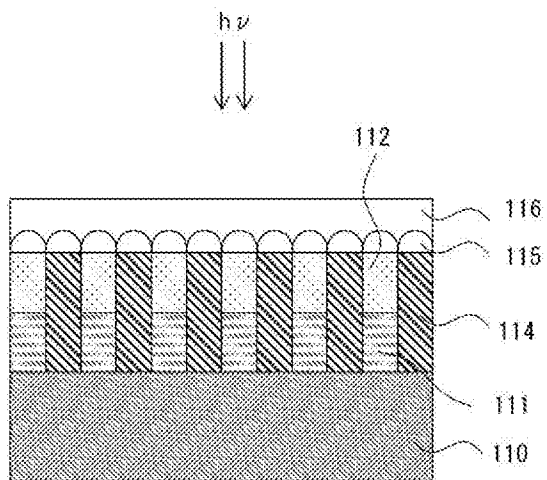
[請求項11] 請求項8に記載の赤外線カットフィルタを有する固体撮像素子。

[請求項12] 更に、有彩色着色剤を含むカラーフィルタを有する、請求項11に記載の固体撮像素子。

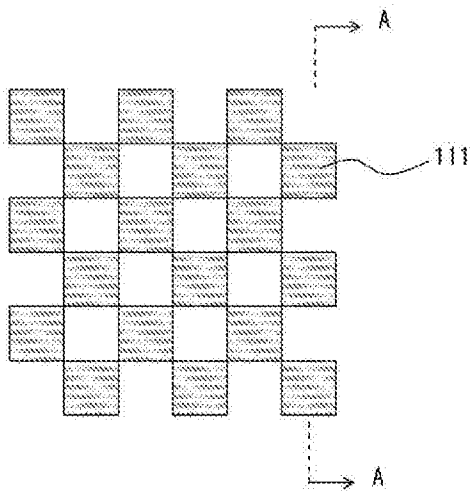
[請求項13] 前記赤外線カットフィルタと前記カラーフィルタとが、前記赤外線カットフィルタの厚み方向で隣接している、請求項12に記載の固体撮像素子。

[請求項14] 更に、赤外線透過フィルタを有する、請求項11～13のいずれか1項に記載の固体撮像素子。

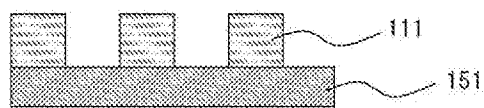
[図1]



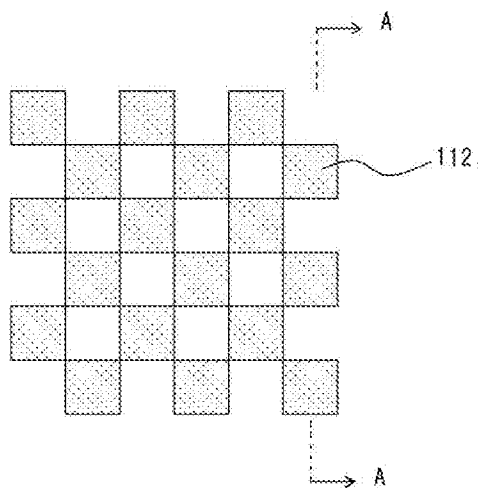
[図2]



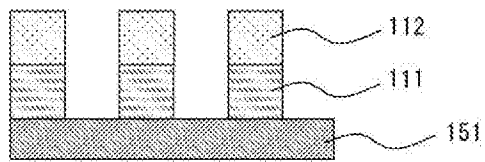
[図3]



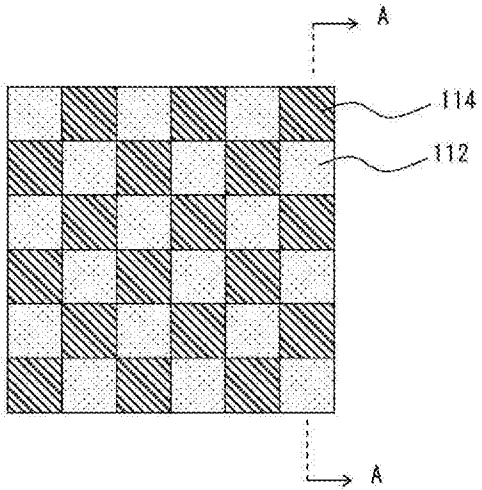
[図4]



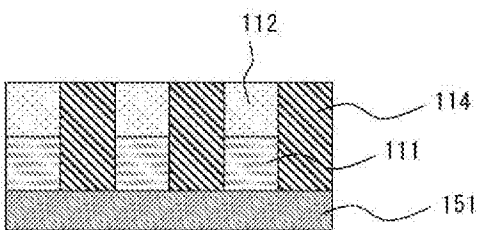
[図5]



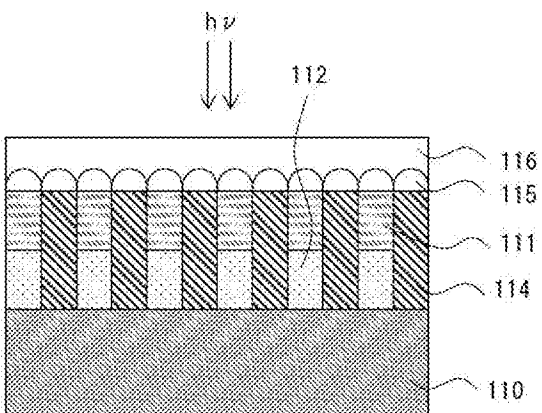
[図6]



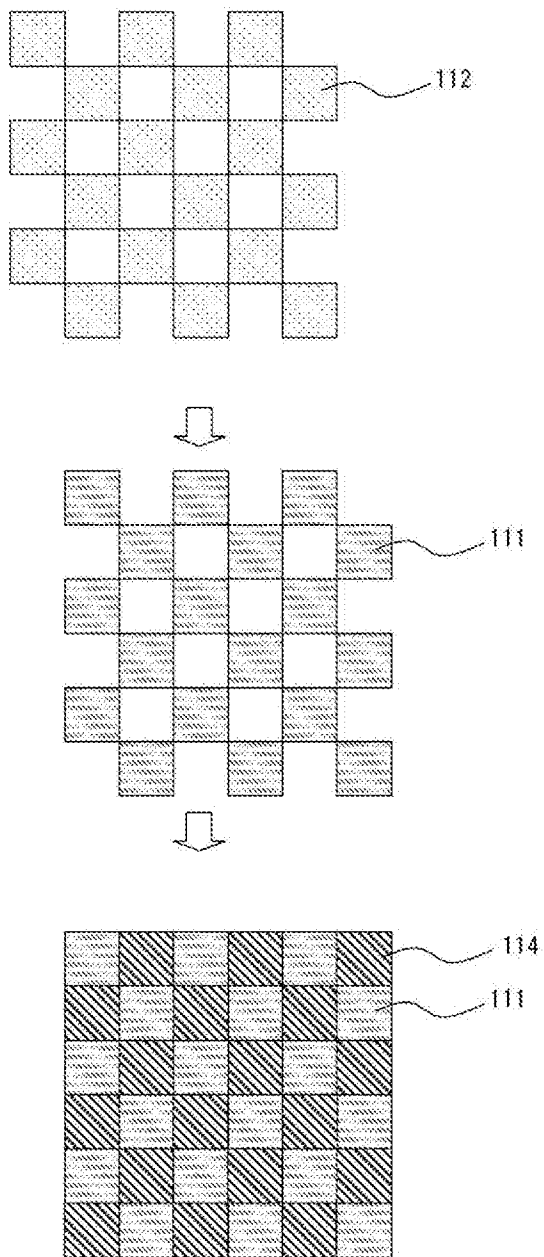
[図7]



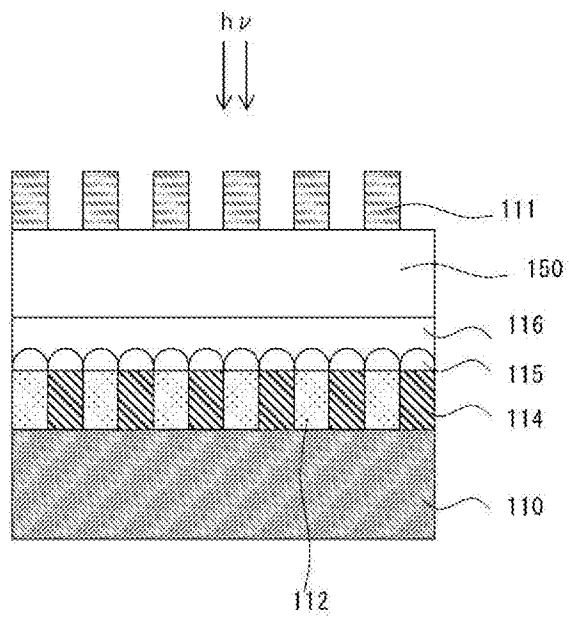
[図8]



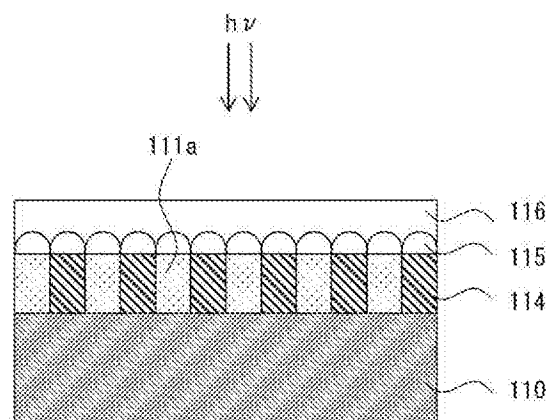
[図9]



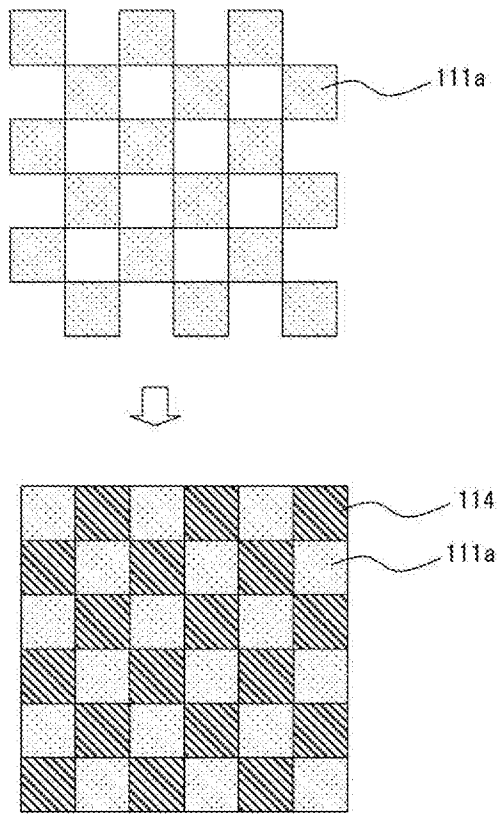
[図10]



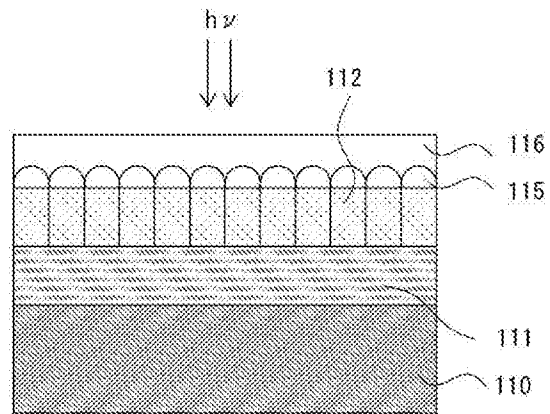
[図11]



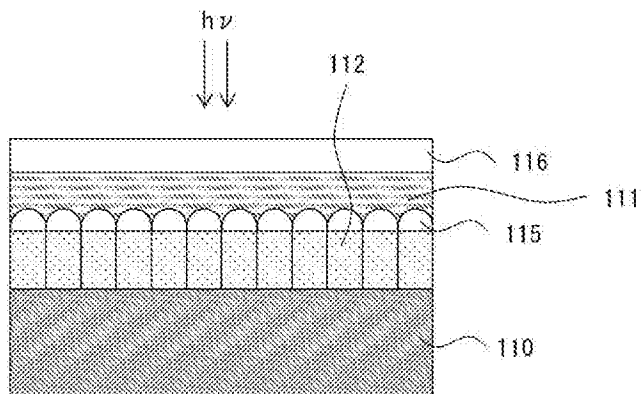
[図12]



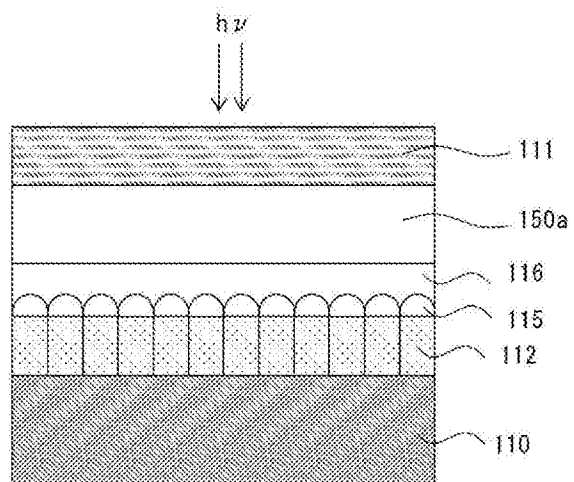
[図13]



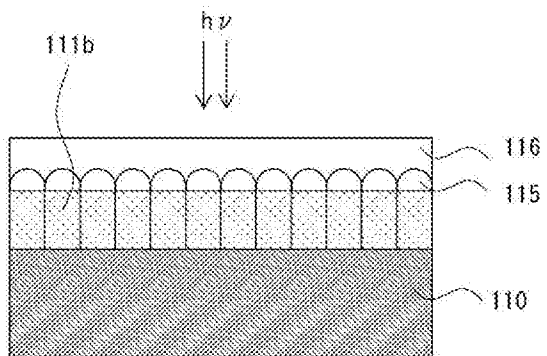
[図14]



[図15]



[図16]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2016/064366

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

G02B5/22(2006.01)i, C09B23/00(2006.01)i, H01L27/14(2006.01)i

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

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

G02B5/22, C09B23/00, H01L27/14

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	1996-2016
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2016	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2016

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 2007-271745 A (Fujifilm Corp.), 18 October 2007 (18.10.2007), claims; paragraphs [0135] to [0144] & US 2007/0238802 A1 claims; paragraphs [0161] to [0179]	1-6, 8-9, 11-13
X	JP 2007-141876 A (Sony Corp.), 07 June 2007 (07.06.2007), claims; paragraphs [0029] to [0039]; fig. 2, 3 & US 2007/0109548 A1 claims; paragraphs [0041] to [0049] & KR 10-2007-0051679 A & CN 101183680 A & TW 00I365534 B	1-8, 10-11

☒ 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
03 August 2016 (03.08.16)

Date of mailing of the international search report
16 August 2016 (16.08.16)

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/JP2016/064366

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 2015/56734 A1 (JSR Corp.), 23 April 2015 (23.04.2015), claims; paragraphs [0215] to [0296] & JP 5884953 B & US 2016/0170105 A claims; paragraphs [0313] to [0461] & CN 105452911 A & TW 201520609 A & KR 10-2016-0027201 A	1-6, 8, 11
X	WO 2012/169447 A1 (Asahi Glass Co., Ltd.), 13 December 2012 (13.12.2012), claims; paragraphs [0233] to [0251]; fig. 4 & US 2014/0091419 A1 claims; paragraphs [0319] to [0337]; fig. 4 & CA 2838581 A & CN 103608705 A & KR 10-2014-0041528 A	1-6, 8-9, 11-13
X	JP 2008-91535 A (Fujifilm Corp.), 17 April 2008 (17.04.2008), claims; paragraphs [0032], [0064] to [0065], [0081], [0232] to [0252]; fig. 1 to 6 (Family: none)	1-6, 8-14
P, X	JP 2016-45372 A (Sony Corp.), 04 April 2016 (04.04.2016), claims; paragraphs [0084] to [0103]; fig. 2 (Family: none)	1-3, 5-6, 8-9, 11-12
P, X	JP 2015-203863 A (Sony Corp.), 16 November 2015 (16.11.2015), claims; paragraphs [0080] to [0084]; fig. 1 & WO 2015/159509 A1 claims; paragraphs [0080] to [0084]; fig. 1	1-2, 4-6, 8-9, 11-12

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC））

Int.Cl. G02B5/22(2006.01)i, C09B23/00(2006.01)i, H01L27/14(2006.01)i

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. G02B5/22, C09B23/00, H01L27/14

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	1971-2016年
日本国実用新案登録公報	1996-2016年
日本国登録実用新案公報	1994-2016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）

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
X	JP 2007-271745 A（富士フイルム株式会社）2007.10.18, [特許請求の範囲], [0135]-[0144] & US 2007/0238802 A1, claims, [0161]-[0179]	1-6, 8-9, 11-13
X	JP 2007-141876 A（ソニー株式会社）2007.06.07, [特許請求の範囲], [0029]-[0039], [図2], [図3] & US 2007/0109548 A1, claims, [0041]-[0049] & KR 10-2007-0051679 A & CN 101183680 A & TW 00I365534 B	1-8, 10-11

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

03.08.2016

国際調査報告の発送日

16.08.2016

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）

中村 博之

電話番号 03-3581-1101 内線 3271

20

3709

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
X	WO 2015/56734 A1 (J S R株式会社) 2015. 04. 23, [請求の範囲], [0215]-[0296] & JP 5884953 B & US 2016/0170105 A, claims, [0313]-[0461] & CN 105452911 A & TW 201520609 A & KR 10-2016-0027201 A	1-6, 8, 11
X	WO 2012/169447 A1 (旭硝子株式会社) 2012. 12. 13, [請求の範囲], [0233]-[0251], [図 4] & US 2014/0091419 A1, claims, [0319]-[0337], [FIG. 4] & CA 2838581 A & CN 103608705 A & KR 10-2014-0041528 A	1-6, 8-9, 11-13
X	JP 2008-91535 A (富士フイルム株式会社) 2008. 04. 17, [特許請求の範囲], [0032], [0064]-[0065], [0081], [0232]-[0252], [図 1]-[図 6] (ファミリーなし)	1-6, 8-14
P, X	JP 2016-45372 A (ソニー株式会社) 2016. 04. 04, [特許請求の範囲], [0084]-[0103], [図 2] (ファミリーなし)	1-3, 5-6, 8-9, 11-12
P, X	JP 2015-203863 A (ソニー株式会社) 2015. 11. 16, [特許請求の範囲], [0080]-[0084], [図 1] & WO 2015/159509 A1, claims, [0080]-[0084], [FIG. 1]	1-2, 4-6, 8-9, 11-12