### (19) **日本国特許庁(JP)**

(51) Int. Cl.

B41N

GO3F

G03F

GO3F

# (12) 特 許 公 報(B2)

1/14

7/00

503

7/004 5 0 5

 $7/004 \quad 504$ 

FL

B 4 1 N

GO3F

GO3F

GO3F

(11)特許番号

特許第5322537号 (P5322537)

(45) 発行日 平成25年10月23日(2013.10.23)

(2006, 01)

(2006, 01)

(2006.01)

(2006, 01)

1/14

7/00

7/004

7/11

(24) 登録日 平成25年7月26日 (2013.7.26)

	GO3F	7/11 5	503
			請求項の数 8 (全 75 頁)
(21) 出願番号	特願2008-218847 (P2008-218847)	(73) 特許権者	<b>≨</b> 306037311
(22) 出願日	平成20年8月27日 (2008.8.27)		富士フイルム株式会社
(65) 公開番号	特開2009-154525 (P2009-154525A)		東京都港区西麻布2丁目26番30号
(43) 公開日	平成21年7月16日 (2009.7.16)	(74) 代理人	100115107
審查請求日	平成23年1月31日 (2011.1.31)		弁理士 高松 猛
(31) 優先権主張番号	特願2007-280310 (P2007-280310)	(74) 代理人	100151194
(32) 優先日	平成19年10月29日 (2007.10.29)		弁理士 尾澤 俊之
(33) 優先権主張国	日本国(JP)	(74) 代理人	100164758
(31) 優先権主張番号	特願2007-280311 (P2007-280311)		弁理士 長谷川 博道
(32) 優先日	平成19年10月29日 (2007.10.29)	(72) 発明者	大屋 豊尚
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富
(31) 優先権主張番号	特願2007-312315 (P2007-312315)		士フイルム株式会社内
(32) 優先日	平成19年12月3日 (2007.12.3)	(72) 発明者	柿野 竜輝
(33) 優先権主張国	日本国(JP)		静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富
			士フイルム株式会社内
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】平版印刷版原版

## (57)【特許請求の範囲】

## 【請求項1】

支持体上に画像記録層を有し、必要に応じて該支持体と該画像記録層との間に下塗り層を有し、印刷インキおよび湿し水のうちの少なくともいずれかを供給することにより機上現像可能な平版印刷版原版であって、該下塗り層および画像記録層のうちの少なくともいずれかが以下の一般式(1A)で表される化合物および一般式(1B)で表される構造を有する化合物のうちの少なくともいずれかを含有することを特徴とする平版印刷版原版。

$$R - Z - Y - X$$
 (1 A)

式(1A)中、Rは、置換もしくは無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基または複素環基を表し、Zはポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を表す。Yは炭素数18以下の置換もしくは無置換のアルキレン基、炭素数30以下の置換もしくは無置換のアリレン基、または2価の複素環基を表し、Xは酸基の塩を表す。

## 【化1】

$$\begin{array}{c|c}
O \\
\parallel \\
C - CH - SO_3^- X_1^+ \\
\downarrow \\
CH_2 - CO_2^- X_2^+
\end{array}$$
(1B)

式(1B)中、 $X_1$  <sup>†</sup> および $X_2$  <sup>†</sup> は同一であっても異なってもよく、H <sup>†</sup> または1価のカチオン性基を表す。 $X_1$  <sup>†</sup> と $X_2$  <sup>†</sup> の代わりに1個の2価のカチオン性基でもよい。

#### 【請求項2】

一般式(1A)のXがスルホン酸塩であることを特徴とする請求項1記載の平版印刷版原版。

## 【請求項3】

一般式(1A)の Z が繰返し単位数 3 ~ 4 0 のポリオキシエチレン基またはポリオキシ プロピレン基であることを特徴とする請求項 1 または 2 記載の平版印刷版原版。

### 【請求項4】

一般式(1B)で表わされる構造を有する化合物が分子内にポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有することを特徴とする請求項1に記載の平版印刷版原版。

#### 【請求項5】

前記画像記録層が、(A)赤外線吸収剤と、(B)重合開始剤と、(C)重合性化合物を含有することを特徴とする請求項1~4のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

#### 【請求項6】

前記画像記録層が、マイクロカプセルおよびミクロゲルのうちの少なくともいずれかを 含有することを特徴とする請求項1~5のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

#### 【請求項7】

前記画像記録層が、(A)赤外線吸収剤と、(D)疎水化前駆体を含有することを特徴とする請求項1~4のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

#### 【請求項8】

前記画像記録層の上に保護層を有することを特徴とする請求項1~7のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

【発明の詳細な説明】

## 【技術分野】

# [0001]

本発明は、平版印刷版原版に関する。詳しくは、レーザーによる画像記録が可能であり、機上現像が可能な平版印刷版原版に関する。

#### 【背景技術】

## [0002]

一般に、平版印刷版は、印刷過程でインキを受容する親油性の画像部と、湿し水を受容する親水性の非画像部とからなる。平版印刷は、水と油性インキが互いに反発する性質を利用して、平版印刷版の親油性の画像部をインキ受容部、親水性の非画像部を湿し水受容部(インキ非受容部)として、平版印刷版の表面にインキの付着性の差異を生じさせ、画像部のみにインキを着肉させた後、紙などの被印刷体にインキを転写して印刷する方法である。

この平版印刷版を作製するため、従来、親水性の支持体上に親油性の感光性樹脂層(画像記録層)を設けてなる平版印刷版原版(PS版)が広く用いられている。通常は、平版印刷版原版を、リスフィルムなどの原画を通した露光を行った後、画像部に対応する画像記録層を残存させ、非画像部に対応する不要な画像記録層をアルカリ性現像液または有機溶剤含有現像液によって溶解除去し、親水性の支持体表面を露出させて非画像部を形成する方法により製版を行って、平版印刷版を得ている。

#### [0003]

従来の平版印刷版原版の製版工程においては、露光の後、不要な画像記録層を現像液などによって溶解除去する工程が必要であるが、このような付加的に行われる湿式処理を不要化または簡易化することが課題の一つとして挙げられている。特に、近年、地球環境への配慮から湿式処理に伴って排出される廃液の処分が産業界全体の大きな関心事となっているので、上記課題の解決の要請は一層強くなってきている。

### [0004]

これに対して、簡易な製版方法の一つとして、画像記録層の不要部分の除去を通常の印

10

20

30

40

刷工程の中で行えるような画像記録層を用い、露光後、印刷機上で画像記録層の不要部分を除去して平版印刷版を得る、機上現像と呼ばれる方法が提案されている。

機上現像の具体的方法としては、例えば、湿し水、インキ溶剤または湿し水とインキとの乳化物に溶解しまたは分散することが可能な画像記録層を有する平版印刷版原版を用いる方法、印刷機のローラ類やブランケットとの接触により、画像記録層の力学的除去を行う方法、湿し水、インキ溶剤などの浸透によって画像記録層の凝集力または画像記録層と支持体との接着力を弱めた後、ローラ類やブランケットとの接触により、画像記録層の力学的除去を行う方法が挙げられる。

なお、本発明においては、特別な説明がない限り、「現像処理工程」とは、印刷機以外の装置(通常は自動現像機)を使用し、液体(通常はアルカリ性現像液)を接触させることにより、平版印刷版原版の未露光部分の画像記録層を除去し、親水性支持体表面を露出させる工程を指し、「機上現像」とは、印刷機を用いて、液体(通常は印刷インキおよび/または湿し水)を接触させることにより、平版印刷版原版の未露光部分の画像記録層を除去し、親水性支持体表面を露出させる方法および工程を指す。

## [0005]

一方、近年、画像情報をコンピュータで電子的に処理し、蓄積し、出力する、デジタル化技術が広く普及してきており、このようなデジタル化技術に対応した新しい画像出力方式が種々実用されるようになってきている。これに伴い、レーザー光のような高収斂性の輻射線にデジタル化された画像情報を担持させて、その光で平版印刷版原版を走査露光し、リスフィルムを介することなく、直接平版印刷版を製造するコンピュータ・トゥ・プレート技術が注目されてきている。したがって、このような技術に適応した平版印刷版原版を得ることが重要な技術課題の一つとなっている。

## [0006]

上述したような製版作業の簡素化、乾式化または無処理化では、露光後の画像記録層が現像処理によって定着されていないので感光性を有し、印刷までの間にかぶってしまう可能性があるため、明室または黄色灯下で取り扱い可能な画像記録層および光源が必要とされる。

そのようなレーザー光源としては、波長760~1200nmの赤外線を放射する半導体レーザーおよびYAGレーザー等の固体レーザーは、高出力かつ小型のものを安価に入手できるようになったことから、極めて有用である。また、UVレーザーも用いることができる。

# [0007]

この赤外線レーザーで画像記録をする機上現像型の平版印刷版原版として、例えば、特許文献1には、親水性結合剤中に疎水性熱可塑性重合体粒子を分散させた画像形成層を親水性支持体上に設けた平版印刷版原版が記載されている。この特許文献1には、上記平版印刷版原版を赤外線レーザーにより露光して、疎水性熱可塑性重合体粒子を熱により合体させて画像を形成させた後、印刷機のシリンダー上に取り付け、湿し水および/またはインキにより機上現像することが可能である旨記載されている。

このように微粒子の単なる熱融着による合体で画像を形成させる方法は、良好な機上現像性を示すものの、画像強度が極めて弱く、耐刷性が不十分であるという問題を有していた。

#### [00008]

また、特許文献2および3には、親水性支持体上に、重合性化合物を内包するマイクロカプセルを含む画像記録層(感熱層)を有する平版印刷版原版が記載されている。

さらに、特許文献4には、支持体上に、赤外線吸収剤とラジカル重合開始剤と重合性化合物とを含有する画像記録層(感光層)を設けた平版印刷版原版が記載されている。

#### [0009]

このように重合反応を用いる方法は、重合体微粒子の熱融着により形成される画像部に 比べ、画像部の化学結合密度が高いため画像強度が比較的良好であるという特徴を有する 10

20

30

20

30

40

50

しかしながら、重合反応を利用した機上現像型の平版印刷版原版は、機上現像性を付与するために画像記録層を親水化した場合、アルミニウム支持体の腐食が促進され、点状(ポツ状)の印刷汚れが発生するという問題があった。画像記録層を疎水化することにより、上記のポツ状印刷汚れは良化するが、その一方で画像記録層の疎水化によって機上現像性が低下する。そこで、これまでは双方のバランスをとる画像記録層設計がなされてきたが、双方を満足する性能は得られなかった。

【特許文献1】特許第2938397号公報

【特許文献2】特開2001-277740号公報

【特許文献3】特開2001-277742号公報

【特許文献4】特開2002-287334号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

#### [0010]

従って、本発明の目的は、充分な機上現像性を維持しつつポツ状の印刷汚れを抑制した機上現像型平版印刷版原版を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

### [0011]

1.支持体上に画像記録層を有し、必要に応じて該支持体と該画像記録層との間に下塗り層を有し、印刷インキおよび湿し水のうちの少なくともいずれかを供給することにより機上現像可能な平版印刷版原版であって、該下塗り層および画像記録層のうちの少なくともいずれかが以下の一般式(1A)で表される化合物および一般式(1B)で表される構造を有する化合物のうちの少なくともいずれかを含有することを特徴とする平版印刷版原版

[0012]

$$R - Z - Y - X$$
 (1 A)

## [0013]

式(1A)中、Rは、置換もしくは無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基または複素環基を表し、Zはポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を表す。Yは炭素数18以下の置換もしくは無置換のアルキレン基、炭素数30以下の置換もしくは無置換のアリレン基、または2価の複素環基を表し、Xは酸基の塩を表す。

[0014]

## 【化1】

$$\begin{array}{c|c}
O \\
\parallel \\
C - CH - SO_3^- X_1^+ \\
\downarrow \\
CH_2 - CO_2^- X_2^+
\end{array}$$
(1B)

[0015]

式(1B)中、 $X_1$  <sup>†</sup> および $X_2$  <sup>†</sup> は同一であっても異なってもよく、H <sup>†</sup> または1価のカチオン性基を表す。 $X_1$  <sup>†</sup> と $X_2$  <sup>†</sup> の代わりに1個の2価のカチオン性基でもよい。

#### [0016]

- 2.一般式(1A)のXがスルホン酸塩であることを特徴とする前記1記載の平版印刷版原版。
- 3.一般式(1A)のZが繰返し単位数3~40のポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基であることを特徴とする前記1または2記載の平版印刷版原版。
- 4.一般式(1B)で表わされる構造を有する化合物が分子内にポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有することを特徴とする前記1に記載の平版印刷版原版。
- 5 . 前記画像記録層が、(A)赤外線吸収剤と、(B)重合開始剤と、(C)重合性化合

物を含有することを特徴とする前記1~4のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

- 6.前記画像記録層が、マイクロカプセルおよびミクロゲルのうちの少なくともいずれか を含有することを特徴とする前記1~5のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。
- 7.前記画像記録層が、(A)赤外線吸収剤と、(D)疎水化前駆体を含有することを特徴とする前記1~4のNずれか1項に記載の平版印刷版原版。
- 8.前記画像記録層の上に保護層を有することを特徴とする前記1~7のいずれか1項に記載の平版印刷版原版。

## [0017]

上記本発明では、特定構造を有する化合物を下塗り層および画像記録層のうちの少なくともいずれかに含有させることによって課題を解決できた。

本発明の作用機構は定かではないが、ポツ状印刷汚れの原因は、平版印刷版原版の保存経時中にアルミニウム支持体が局所的に腐食し、腐食部近傍において画像記録層内の重合開始剤が分解することやアルミニウム支持体中の異種金属からの電子の放出により、局部的に重合性化合物が重合する「暗重合」が起こり、暗重合した部分が現像後も支持体上に残膜することにある。

一般式(1A)で表される化合物(以下、単に化合物(1A)とも称す)は、ポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有しており、暗重合が起こった場合でもこの骨格の連鎖移動性によって硬化性が低下するため、機上現像時に除去可能となり、ポツ印刷汚れが発生しないものと考えている。

一般式(1B)で表される構造を有する化合物(以下、単に化合物(1B)とも称す)は、連鎖移動性を有することによって硬化性を低下させるため、腐食残膜が起こった場合でも機上現像時に除去でき、ポツ状印刷汚れが発生しないものと考えている。また化合物(1B)が、ポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有している場合には、この骨格の連鎖移動性によって、さらに硬化性を低下させるため、ポツ状印刷汚れがより発生しないものと考えられる。

また、ポリオキシエチレン化合物、ポリオキシプロピレン化合物は親水性が十分でないため機上現像性が低下するが、化合物(1A)及び化合物(1B)は分子内に酸基塩を有するために十分な水浸透性が得られ、良好な機上現像性が得られたものと考えている。

## 【発明の効果】

## [0018]

本発明によれば、レーザーによる画像記録が可能であり、充分な機上現像性を維持しつつポツ状の印刷汚れを抑制した機上現像型平版印刷版原版を提供できる。

【発明を実施するための最良の形態】

## [0019]

## [平版印刷版原版]

本発明の平版印刷版原版は、支持体上に画像記録層を有し、必要に応じて該支持体と該画像記録層との間に下塗り層を有し、印刷インキおよび湿し水のうちの少なくともいずれかを供給することにより機上現像可能であり、該下塗り層および画像記録層のうちの少なくともいずれかが一般式(1A)で表される化合物および一般式(1B)で表される構造を有する化合物のうちの少なくともいずれかを含有することを特徴とする。また、本発明の平版印刷版原版は、画像記録層上に保護層を有することが好ましい態様である。

[0020]

(一般式(1A)で表される化合物)

以下では、一般式(1A)で表される化合物について説明する。

#### [0021]

$$R - Z - Y - X$$
 (1 A)

#### [0022]

式(1A)中、Rは、置換もしくは無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基または複素環基を表し、Zはポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を表す。Yは、炭素数18以下の置換もしくは無置換のアルキレン基、炭素数3

10

20

30

40

20

30

40

50

0以下の置換もしくは無置換のアリレン基または 2 価の複素環骨格を表し、 X は酸基の塩を表す。

### [0023]

Rのアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、イソプロピル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、1-メチルブチル基、イソヘキシル基、2-エチルヘキシル基、2-メチルヘキシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、1-アダマンチル基、2-ノルボルニル基等の炭素数1~30までの直鎖状、分枝状、または環状のアルキル基が挙げられる。

Rのアルケニル基の具体例としては、ビニル基、1-プロペニル基、1-ブテニル基、1-メチル-1-プロペニル基、1-シクロペンテニル基、1-シクロヘキセニル基等の炭素数1~30までの直鎖状、分枝状、または環状のアルケニル基が挙げられる。 Rのアルキニル基の具体例としては、エチニル基、1-プロピニル基、1-ブチニル基、1-オクチニル基等の炭素数1~30までのアルキニル基が挙げられる。

## [0024]

Rが有してもよい置換基としては、水素を除く1価の非金属原子団を挙げることができ 、ハロゲン原子(-F、-Br、-Cl、-I)、ヒドロキシル基、アルコキシ基、アリーロ キシ基、メルカプト基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキルジチオ基、アリール ジチオ基、アミノ基、N-アルキルアミノ基、N,N-ジアルキルアミノ基、N-アリール アミノ基、 N , N - ジアリールアミノ基、 N - アルキル - N - アリールアミノ基、アシルオキ シ基、カルバモイルオキシ基、N-アルキルカルバモイルオキシ基、N-アリールカルバモ イルオキシ基、N,N‐ジアルキルカルバモイルオキシ基、N,N‐ジアリールカルバモイ ルオキシ基、 N - アルキル- N - アリールカルバモイルオキシ基、アルキルスルホキシ基、 アリールスルホキシ基、アシルチオ基、アシルアミノ基、N-アルキルアシルアミノ基、 N-アリールアシルアミノ基、ウレイド基、N'-アルキルウレイド基、N',N'-ジア ルキルウレイド基、N'-アリールウレイド基、N',N'-ジアリールウレイド基、N' - アルキル- N '- アリールウレイド基、 N - アルキルウレイド基、 N - アリールウレイド基 、N '-アルキル-N-アルキルウレイド基、N '-アルキル-N-アリールウレイド基、N ' ,N '-ジアルキル- N - アルキルウレイド基、 N ' , N '-ジアルキル- N - アリールウレイ ド基、 N '- アリール- N - アルキルウレイド基、 N '- アリール- N - アリールウレイド基、 N ', N '-ジアリール- N - アルキルウレイド基、N ', N '-ジアリール- N - アリールウ レイド基、N'-アルキル-N'-アリール-N-アルキルウレイド基、N'-アルキル-N'-アリール-N-アリールウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリーロキシカルボ ニルアミノ基、 N - アルキル - N - アルコキシカルボニルアミノ基、 N - アルキル - N - アリー ロキシカルボニルアミノ基、 N - アリール - N - アルコキシカルボニルアミノ基、 N - アリー ル-N-アリーロキシカルボニルアミノ基、ホルミル基、アシル基、カルボキシル基および その共役塩基基、アルコキシカルボニル基、アリーロキシカルボニル基、 N - アルキルア ミノカルボニル基、N,N-ジアルキルアミノカルボニル基、N-アリールアミノカルボ ニル基、N,N-ジアリールアミノカルボニル基、カルバモイル基、N-アルキルカルバ モイル基、 N , N - ジアルキルカルバモイル基、 N - アリールカルバモイル基、 N , N - ジ アリールカルバモイル基、 N - アルキル- N - アリールカルバモイル基、アルキルスルフィ ニル基、アリールスルフィニル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、スル ホ基(-SO。H)およびその共役塩基基、アルコキシスルホニル基、アリーロキシスルホ ニル基、スルフィナモイル基、 N - アルキルスルフィナモイル基、 N , N - ジアルキルスル フィナモイル基、 N - アリールスルフィナモイル基、 N , N - ジアリールスルフィナモイル 基、 N - アルキル- N - アリールスルフィナモイル基、スルファモイル基、 N - アルキルスル ファモイル基、 N , N - ジアルキルスルファモイル基、 N - アリールスルファモイル基、 N ,N - ジアリールスルファモイル基、 N - アルキル- N - アリールスルファモイル基、 N - ア シルスルファモイル基およびその共役塩基基、 N - アルキルスルホニルスルファモイル基  $(-SO_2NHSO_2(alkyl))$  およびその共役塩基基、N-アリールスルホニルスル

ファモイル基 (-SO<sub>2</sub>NHSO<sub>2</sub>(aryl)) およびその共役塩基基、N-アルキルスル ホニルカルバモイル基(-CONHSO2(alkyl))およびその共役塩基基、N-ア リールスルホニルカルバモイル基(-CONHSO。(aryl))およびその共役塩基基 、アルコキシシリル基 $(-Si(Oalkyl)_3)$ 、アリーロキシシリル基 $(-Si(Oalkyl)_3)$ aryl) 。)、ヒドロキシシリル基(-Si(OH)。)およびその共役塩基基、ホスホ ノ基 (-PO<sub>3</sub>H<sub>2</sub>) およびその共役塩基基、ジアルキルホスホノ基 (-PO<sub>3</sub>(alkyl )<sub>2</sub>)、ジアリールホスホノ基(-PO<sub>3</sub>(aryl)<sub>2</sub>)、アルキルアリールホスホノ基(  $-PO_3(alkyl)(aryl))、モノアルキルホスホノ基(-PO_3H(alkyl)$ ))およびその共役塩基基、モノアリールホスホノ基(-PO<sub>3</sub>H(aryl))およびそ の共役塩基基、ホスホノオキシ基 (-OPOҳ Η ๑) およびその共役塩基基、ジアルキルホ スホノオキシ基 $(-OPO_3(alkyl)_2)$ 、ジアリールホスホノオキシ基 $(-OPO_3)$ (aryl)。)、アルキルアリールホスホノオキシ基(-OPO3(alkyl)(ar y 1 ) ) 、モノアルキルホスホノオキシ基(-OPO $_3$ H(a 1 k y 1 ) ) およびその共役 塩基基、モノアリールホスホノオキシ基(-OPO<sub>3</sub>H(aryl))およびその共役塩基 基、シアノ基、ニトロ基、ジアルキルボリル基(-B(alkyl)。)、ジアリールボリ ル基 $(-B(aryl)_{2})$ 、アルキルアリールボリル基(-B(alkyl)(aryl))))、ジヒドロキシボリル基(-B(OH)。)およびその共役塩基基、アルキルヒドロキ シボリル基 ( - B ( a l k y l ) ( O H ) ) およびその共役塩基基、アリールヒドロキシ ボリル基(-B(aryl)(OH))およびその共役塩基基、アリール基、アルケニル 基、アルキニル基が挙げられる。

特にアルコキシ基、アリーロキシ基、アルコキシカルボニル基、アリーロキシカルボニル基、N - アルキルアミノカルボニル基、N - ジアルキルアミノカルボニル基、N - ジアリールアミノカルボニル基が好ましい。

#### [0025]

Rのアリール基および複素環基の具体例としては、フェニル基、ナフチル基、インデニル基等の炭素数 1 ~ 3 0 までのアリール基、並びに窒素原子、酸素原子および硫黄原子からなる群から選ばれるヘテロ原子を 1 個含有する炭素数 1 ~ 3 0 までのヘテロアリール基、例えば、フリル基、チエニル基、ピロリル基、ピリジル基、キノリル基等、が挙げられる。

[0026]

本発明の一般式(1A)のRとしては、上記の中でアルキル基が特に好ましい。

## [0027]

Z はポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を表し、繰り返し単位数が 2 ~ 1 0 0 の構造が好ましく、より好ましくは、 3 ~ 4 0 の間である。

# [0028]

Yのアルキレン基の具体例としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ペンチレン基、ヘキシレン基、ヘプチレン基、オクチレン基、ノニレン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロヘキシレン基、アダマンチレン基、ノルボルニレン基等の炭素数1~30までの直鎖状、分枝状、または環状のアルキレンが挙げられる。

Yのアリレン基、2価複素環基の具体例としては、フェニレン、ナフチレン、インデニレン等の炭素数1~30までのアリレン基、ならびに窒素原子、酸素原子および硫黄原子からなる群から選ばれるヘテロ原子を1個含有する炭素数1~30までのヘテロアリール環、例えば、フラン、チオフェン、ピロリン、ピリジン、キノリン等からの2価基が挙げられる。

上記Yの中ではアルキレン基が好ましい。

# [0029]

Xで表される酸基の塩としては、酸基の塩であれば特に限定されない。 酸基の中でも、下記(1)~(3)に挙げる酸基の塩が好ましい。

( 1 ) カルボン酸基(-CO<sub>2</sub> H )

(2)スルホン酸基(-SO<sub>3</sub>H)

10

20

30

40

(3)リン酸基(-OPO<sub>3</sub>H<sub>2</sub>)

上記(1)~(3)より選ばれる酸基の中でも、(2)スルホン酸基が好ましい。

Xにて上記酸基と塩を形成するカチオン性基としては、カチオン性基であれば特に限定されない。

カチオン性基の中でも、リチウムカチオン、ナトリウムカチオン、カリウムカチオン等の無機カチオン性基、第4級アンモニウム基、第4級ホスホニウム基等の有機カチオン性基等が好ましい。

# [0030]

以下に本発明の化合物(1A)の具体例を示すが、本発明は以下の例示に限定されない

10

# [0031]

## 【化2】

$$A-(1)$$
  $C_{14}H_{29}O(CH_2CH_2O)_3$   $SO_3Na$ 

$$A-(2)$$
  $C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2O)_2$   $SO_3Na$ 

$$A-(3)$$
  $C_{12}H_{25}O(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3Na$ 

$$A-(4)$$
  $C_{12}H_{25}O(CH_2CH_2O)_8$   $SO_3Na$ 

$$A-(5)$$
  $C_{18}H_{37}O(CH_{2}CH_{2}CH_{2}O)_{4}$   $SO_{3}L$ 

$$A-(7)$$
  $C_{12}H_{25}O(CH_2CH_2O)_2$   $SO_3$   $\stackrel{+}{N}Bu_4$ 

$$A-(8)$$
  $C_4H_9$   $-(CH_2CH_2O)_6$   $SO_3K$ 

A- (9) SO<sub>3</sub> NMe<sub>4</sub>

$$A-(11)$$
  $C_{13}H_{27}O(CH_2CH_2O)_8CH_2CO_2Na$ 

$$CH_3$$
  
 $A- (12)$   $C_4H_9O(CH_2CHO)_6CH_2CO_2Na$ 

$$A-(13)$$
  $C_{12}H_{25}O(CH_2CH_2O)_{12}CH_2CO_2Li$ 

$$A- (14)$$
  $C_4H_9 \longrightarrow (CH_2CH_2O)_6CH_2CO_2^- NBu_4$ 

## [0032]

20

30

# 【化3】

A- (15) 
$$O-(CH_2CH_2O)_8CH_2CO_2K$$

A- (16)  $O-(CH_2CH_2O)_6$   $SO_3Na$ 

A- (17)  $O-(CH_2CH_2O)_8$   $SO_3$   $O-(CH_2CH_2O)_8$   $O-(CH_2CH_2O)$ 

A- (21) 
$$C_4H_9O(CH_2CH_2O)_3$$
 SO<sub>3</sub>Na  
A- (22)  $C_4H_9O(CH_2CH_2O)_2$  SO<sub>3</sub>Na

A- (22) 
$$C_4H_9O(CH_2CH_2O)_2$$
  $SO_3Na$ 
A- (23)  $C_4H_9O(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3Na$ 

$$A-(24)$$
  $C_4H_9O(CH_2CH_2O)_5$   $SO_3Na$ 

A- (25) 
$$C_6H_{13}O(CH_2CH_2O)_3$$
 SO<sub>3</sub>Na

A- (26) 
$$C_6H_{13}O(CH_2CH_2O)_2$$
 SO<sub>3</sub>Na 30

$$A-(27)$$
  $C_6H_{13}O(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3Na$ 

$$A-(28)$$
  $C_6H_{13}O(CH_2CH_2O)_5$   $SO_3N_6$ 

# [0033]

【化4】

$$A-(29)$$
  $C_8H_{17}O(CH_2CH_2O)_3$   $SO_3Na$ 

$$A-(30)$$
  $C_8H_{17}O(CH_2CH_2O)_2$   $SO_3Na$ 

$$A-$$
 (31)  $C_8H_{17}O(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3Na$ 

$$A-$$
 (32)  $C_8H_{17}O(CH_2CH_2O)_5$  SO<sub>3</sub>Na

$$A-(33)$$
  $O-(CH_2CH_2O)_3$   $SO_3Na$ 

$$A-(34)$$
 O-(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>2</sub> SO<sub>3</sub>Na

$$A-(35)$$
  $O-(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3NA$ 

$$A-(36)$$
 O-(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>5</sub> SO<sub>3</sub>Na

$$A-(37)$$
  $C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2O)_3$   $SO_3Na$ 

$$A-(38)$$
  $C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2O)_4$   $SO_3Na$ 

$$A-(39)$$
  $C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2O)_5$   $SO_3Na$  30

[0034]

50

### 【化5】

$$A-(40) \qquad C_9H_{19}O(CH_2CH_2O)_3 \qquad SO_3Na$$

$$A-(41) \qquad C_9H_{19}O(CH_2CH_2O)_2 \qquad SO_3Na$$

$$A-(42) \qquad C_9H_{19}O(CH_2CH_2O)_4 \qquad SO_3Na$$

$$A-(43) \qquad O-(CH_2CH_2O)_3 \qquad SO_3Na$$

$$A-(44) \qquad O-(CH_2CH_2O)_3 \qquad SO_3Na$$

$$A-(45) \qquad O-(CH_2CH_2O)_3 \qquad SO_3Na$$

(11)

#### [0035]

(一般式(1B)で表される構造を有する化合物)

以下では、一般式(1B)で表される構造を有する化合物について説明する。

#### [0036]

### 【化6】

## [0037]

式(1B)中、 $X_1$  <sup>†</sup> および $X_2$  <sup>†</sup> は同一であっても異なってもよく、H <sup>†</sup> または1価のカチオン性基を表す。 $X_1$  <sup>†</sup> と $X_2$  <sup>†</sup> の代わりに1個の2価のカチオン性基であってもよい

上記 1 価のカチオン性基としては、リチウムカチオン、ナトリウムカチオン、カリウムカチオン等の無機カチオン性基、および第 4 級アンモニウム基、第 4 級ホスホニウム基等の有機カチオン性基が挙げられる。上記 2 価のカチオン性基としては、第 4 級アンモニウム基、第 4 級ホスホニウム基等の有機カチオン性基を分子内に 2 個有するカチオン、およびマグネシウムイオン、カルシウムイオン等の 2 価の無機カチオンが挙げられる。

これらのカチオン性基のなかでも特にナトリウムイオンが好ましい。

## [0038]

また、一般式(1B)で表される構造を有する化合物は、分子中にポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有することがより好ましい。オキシエチレン単位またはオキシプロピレン単位の好ましい繰り返し単位数は、1~100が好ましく、より好ましくは2~80、さらに好ましくは3~40の間である。ポリオキシエチレン基またはポリオキシプロピレン基を有することにより、ポツ状の印刷汚れ抑制効果が向上する。オキ

シエチレン単位またはオキシプロピレン単位の繰り返し単位数が100より大きいと塗布 液溶解性が悪くなる。

#### [0039]

一般式(1B)の構造を有する化合物の中で、特に下記一般式(1B2)の構造の化合物が好ましい。

### [0040]

【化7】

$$R - O - \left(CH_{2}CH_{2}O - \right) \cap C - CH_{2}CH_{2} - CO_{2}^{-} X_{2}^{+}$$

$$CH_{2} - CO_{2}^{-} X_{2}^{+}$$

$$(1B2)$$

## [0041]

式中 R は置換基を有していてもよいアルキル基またはアリール基を表わす。 n は 0 ~ 2 0 の整数を表す。  $X_1$  \* および  $X_2$  \* は一般式(1 B)の  $X_1$  \* および  $X_2$  \* と同義である。

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、炭素数は1~20が好ましく、1~16がより好ましく、1~12が最も好ましい。具体的には、メチル基、エチル基、ブチル基、2・エチルヘキシル基、シクロヘキシル基、デシル基、ドデシル基、ヘキサデシル基などが挙げられる。アルキル基の置換基としては、炭素数20以下の脂肪酸アミド基、アルコキシ基などが挙げられる。

アリール基としては、フェニル基、ブチルフェニル基、アミルフェニル基、オクチルフェニル基、ノニルフェニル基などが挙げられる。

### [0042]

本発明の一般式(1B)の構造を有する化合物は、一般式(1B)の構造を2個以上有してもよい。具体例として、一般式(1B2)のRから水素原子を一つ除いた基を単結合または連結基を介して複数個結合させた化合物が挙げられる。連結基としては特に限定されないが、アルキレン基、アリレン基、2価以上の複素環基、3価以上の炭化水素基などが挙げられる。

## [0043]

以下に化合物(1B)の具体例を例示するが、本発明はこれらの例示に限定されない。

#### [0044]

30

30

# 【化8】

B- (2) 
$$C_{11}H_{23}CONHCH_2CH_2O(CH_2CH_2O)_5CO-CH-SO_3Na$$
  $CH_2CO_2Na$ 

B- (4) 
$$C_{12}H_{25}OCO-CH-SO_3K$$
  
 $CH_2CO_2K$ 

$$B-(5) \qquad C_4H_9 - O(CH_2CH_2O)_8COCH - SO_3Li$$
 
$$CH_2CO_2Li \qquad 20$$

B- (6) 
$$C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2O)_{10}CO-CH-SO_3^- \stackrel{+}{N}Et_4$$
  
 $CH_2CO_2^- \stackrel{+}{N}Et_4$ 

B-(7) 
$$C_{10}H_{21}O(CH_2CH_2CH_2O)_6CO-CH-SO_3^ CH_2CO_2^ N_+$$

B- (8) 
$$MeO(CH_2CHO)_6CO-CH-SO_3^-$$
 Ph Ph P-Ph Ph Ph

# [0045]

20

# 【化9】

B- (12) 
$$C_4H_9$$
  $O(CH_2CH_2O)_6$   $-COCHSO_3Na$   $CH_2CO_2Na$ 

O(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>COCH—SO<sub>3</sub>Na  
B- (13) 
$$C_{12}H_{25}$$
  $CH_2CO_2Na$   
O(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>COCH—SO<sub>3</sub>Na  
 $C_{12}CO_2Na$ 

O(CH2CH2O)4COCH—SO3Na

ĊH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>Na

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CO}_2\text{Na} \\ \text{OCOCHSO}_3\text{Na} \\ \text{DCOCHSO}_3\text{Na} \\ \text{CH}_2\text{CO}_2\text{Na} \\ \text{CH}_2\text{CO}_2\text{Na} \\ \text{CH}_2\text{CO}_2\text{Na} \end{array}$$

B- (17) 
$$C_{12}H_{25}O(CH_2CH_2O)_{10}COCHSO_3Na$$
  $CH_2CO_2Na$ 

## [0046]

20

30

50

## 【化10】

B- (26) 
$$C_6H_{13}CONHCH_2CH_2O(CH_2CH_2O)_5CO-CH-SO_3Na$$
  $CH_2CO_2H$ 

B- (27) 
$$C_4H_9CONHCH_2CH_2O(CH_2CH_2O)_5CO-CH-SO_3Na$$
  $CH_2CO_2Na$ 

## [0047]

なお、本発明の一般式(1B)の構造を有する化合物は、例えば、特開2002-356697号公報等に記載の既知の方法にて合成できる。

## [0048]

化合物(1A)または化合物(1B)の画像記録層への添加量(化合物(1A)及び化 40合物(1B)の双方を含む場合はその総量)は、画像記録層全固形分量の0.5質量%以上20質量%以下であることが好ましい。より好ましくは1質量%以上10質量%以下であり、さらに好ましくは2質量%以上8質量%以下である。

化合物(1A)または化合物(1B)の下塗り層への添加量(化合物(1A)及び化合物(1B)の双方を含む場合はその総量)は、下塗り層全固形分量の1質量%以上100質量%以下であることが好ましい。より好ましくは5質量%以上95質量%以下であり、さらに好ましくは10質量%以上90質量%以下である。

化合物(1A)または化合物(1B)は、下塗り層と画像記録層の両方に含有させてもよい。

この範囲内で良好な機上現像性を有し、ポツ状の印刷汚れを抑制した平版印刷版原版が

20

30

40

50

得られる。これらの化合物は単独で用いてもよく、2種以上を混合して用いてもよい。化合物(1A)または化合物(1B)のいずれかに含まれる化合物種を2種以上用いてもよく、化合物(1A)及び化合物(1B)にそれぞれ含まれる化合物種を2種以上用いてもよい。

## [0049]

#### (画像記録層)

本発明に用いられる画像記録層は、露光後、印刷機上で印刷インキと湿し水とを供給して未露光部分を除去することにより画像形成可能な画像記録層である。画像記録層が含有する機上現像可能な代表的な画像形成機構としては、(1)(A)赤外線吸収剤、(B)重合開始剤、および、(C)重合性化合物を含有して、重合反応を利用して画像部を硬化させる態様と(2)(A)赤外線吸収剤、および、(D)疎水化前駆体を含有して、疎水化前駆体の熱融着や熱反応を利用して疎水性領域(画像部)を形成する態様を挙げることができる。また、上記二つの態様が混合したものでもよい。例えば、(1)重合型の画像記録層に(D)疎水化前駆体を含有させてもよいし、(2)疎水化前駆体型に重合性化合物などを含有させてもよい。なかでも、(A)赤外線吸収剤、(B)重合開始剤、および、(C)重合性化合物を含有する重合型の態様が好ましい。

以下に、化合物(1A)及び化合物(1B)以外の画像記録層の画像形成要素および成分に関して詳細に説明する。

## [0050]

### < ( A ) 赤外線吸収剤 >

本発明の平版印刷版原版を、760~1200nmの赤外線を発するレーザーを光源にして画像形成する場合には、通常、赤外線吸収剤を用いることが必須である。赤外線吸収剤は、吸収した赤外線を熱に変換する機能と赤外線により励起して後述の重合開始剤(ラジカル発生剤)に電子移動および/またはエネルギー移動する機能を有する。本発明において使用される赤外線吸収剤は、波長760~1200nmに吸収極大を有する染料または顔料である。

#### [0051]

染料としては、市販の染料および例えば「染料便覧」(有機合成化学協会編集、昭和45年刊)等の文献に記載されている公知のものが利用できる。具体的には、アゾ染料、金属錯塩アゾ染料、ピラゾロンアゾ染料、ナフトキノン染料、アントラキノン染料、フタロシアニン染料、カルボニウム染料、キノンイミン染料、メチン染料、シアニン染料、スクワリリウム色素、ピリリウム塩、金属チオレート錯体等の染料が挙げられる。

好ましい染料としては、例えば、特開昭 5 8 - 1 2 5 2 4 6 号、特開昭 5 9 - 8 4 3 5 6 号、特開昭 6 0 - 7 8 7 8 7 号等の公報に記載されているシアニン染料、特開昭 5 8 - 1 7 3 6 9 6 号、特開昭 5 8 - 1 8 1 6 9 0 号、特開昭 5 8 - 1 9 4 5 9 5 号等の公報に記載されているメチン染料、特開昭 5 8 - 1 1 2 7 9 3 号、特開昭 5 8 - 2 2 4 7 9 3 号、特開昭 5 9 - 4 8 1 8 7 号、特開昭 5 9 - 7 3 9 9 6 号、特開昭 6 0 - 5 2 9 4 0 号、特開昭 6 0 - 6 3 7 4 4 号等の公報に記載されているナフトキノン染料、特開昭 5 8 - 1 1 2 7 9 2 号公報等に記載されているスクワリリウム色素、英国特許第 4 3 4 , 8 7 5 号明細書記載のシアニン染料等を挙げることができる。

## [0052]

また、米国特許第5,156,938号明細書記載の近赤外吸収増感剤も好適に用いられ、また、米国特許第3,881,924号明細書記載の置換されたアリールベンゾ(チオ)ピリリウム塩、特開昭57-142645号公報(米国特許第4,327,169号明細書)記載のトリメチンチアピリリウム塩、特開昭58-181051号、同58-220143号、同59-41363号、同59-84249号、同59-146063号、同59-146061号の各公報に記載されているピリリウム系化合物、特開昭59-216146号公報記載のシアニン色素、米国特許第4,283,475号明細書に記載のペンタメチンチオピリリウム塩等や特公平5-13514号、同5-19702号の各公報に開示されているピリリウム化合物も好ましく用いられる。

30

40

また、染料として好ましい別の例として米国特許第4,756,993号明細書中に式(I) および(II) として記載されている近赤外吸収染料を挙げることができる。

また、本発明の赤外線吸収色素の好ましい他の例としては、以下に例示するような特開2002-278057号公報に記載の特定インドレニンシアニン色素が挙げられる。

[0053]

## 【化11】

$$C_{2}H_{5} \xrightarrow{N} C_{2}H_{5}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{CH_{3}} CH_{3} \xrightarrow{CH_{3}} CO$$

$$F_3C \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{CF_3} \xrightarrow{CH_5} \xrightarrow{CF_3SO_3}$$

#### [0054]

これらの染料のうち中でも好ましいものとしては、シアニン色素、スクワリリウム色素、ピリリウム塩、ニッケルチオレート錯体、インドレニンシアニン色素が挙げられる。さらに、シアニン色素やインドレニンシアニン色素が好ましく、特に好ましい一つの例として下記一般式(i)で示されるシアニン色素が挙げられる。

[0055]

## 【化12】

# -般式 (i)

 $Ar^{1}$   $R^{5}$   $R^{6}$   $R^{7}$   $R^{8}$   $R^{2}$   $R^{3}$   $Z_{a}$   $R^{4}$ 

## [0056]

[0057]

一般式(i)中、 $X^1$ は、水素原子、ハロゲン原子、 $\cdot$  N P h  $_2$ 、 $X^2$  -  $\iota$  L  $^1$ または下記構造式で表される基を表す。ここで、 $X^2$ は酸素原子、窒素原子、または硫黄原子を示し、 $\iota$  L  $^1$ は、炭素原子数 1 ~ 1 2 の炭化水素基、ヘテロ原子を有する芳香族環、ヘテロ原子を含む炭素原子数 1 ~ 1 2 の炭化水素基を示す。なお、ここでヘテロ原子とは、窒素原子、硫黄原子、酸素原子、ハロゲン原子、セレン原子を示す。  $\iota$  R  $^a$  は、水素原子、アルキル基、アリール基、置換または無置換のアミノ基、ハロゲン原子より選択される置換基を表し、 $\iota$  X  $_a$  は後述する Z  $_a$  と同様に定義される。

20

30

40

50

#### 【化13】

## [0058]

R  $^1$  および R  $^2$  は、それぞれ独立に、炭素原子数 1 ~ 1 2 の炭化水素基を示す。画像記録層塗布液の保存安定性から、 R  $^1$  および R  $^2$  は、炭素原子数 2 個以上の炭化水素基であることが好ましく、さらに、 R  $^1$  と R  $^2$  とは互いに結合し、 5 員環または 6 員環を形成していることが特に好ましい。

#### [0059]

 $Ar^{-1}$  および $Ar^{-2}$  は、それぞれ同じでも異なっていてもよく、置換基を有していても よい芳香族炭化水素基を示す。好ましい芳香族炭化水素基としては、ベンゼン環およびナ フタレン環が挙げられる。また、好ましい置換基としては、炭素原子数12個以下の炭化 水素基、ハロゲン原子、炭素原子数 1 2 個以下のアルコキシ基が挙げられ、炭素原子数 1 2個以下の炭化水素基、炭素原子数 1 2個以下のアルコキシ基が最も好ましい。 Y <sup>1</sup> およ び Y <sup>2</sup> は、それぞれ同じでも異なっていてもよく、硫黄原子または炭素原子数12個以下 のジアルキルメチレン基を示す。 R ³ および R ⁴ は、それぞれ同じでも異なっていてもよ く、置換基を有していてもよい炭素原子数20個以下の炭化水素基を示す。好ましい置換 基としては、炭素原子数12個以下のアルコキシ基、カルボキシル基、スルホ基が挙げら れ、炭素原子数12個以下のアルコキシ基が最も好ましい。 R $^5$  、 R $^6$  、 R $^7$  および R $^8$ は、それぞれ同じでも異なっていてもよく、水素原子または炭素原子数12個以下の炭化 水素基を示す。原料の入手性から、好ましくは水素原子である。また、Za゚は、対アニ オンを示す。ただし、一般式(i)で示されるシアニン色素が、その構造内にアニオン性 の置換基を有し、電荷の中和が必要ない場合には
Z。 は必要ない。好ましい
Z。 は、 記録層塗布液の保存安定性から、ハロゲンイオン、過塩素酸イオン、テトラフルオロボレ ートイオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、およびスルホン酸イオンであり、特に 好ましくは、過塩素酸イオン、テトラフルオロボレートイオン、ヘキサフルオロホスフェ ートイオン、およびアリールスルホン酸イオンである。

# [0060]

本発明において、好適に用いることのできる一般式(i)で示されるシアニン色素の具体例としては、特開 2 0 0 1 - 1 3 3 9 6 9 公報の段落番号 [ 0 0 1 7 ] から [ 0 0 1 9 ] に記載されたものを挙げることができる。

また、特に好ましい他の例としてさらに、前記した特開2002-278057号公報に記載の特定インドレニンシアニン色素が挙げられる。

### [0061]

本発明において使用される顔料としては、市販の顔料およびカラーインデックス(C.I.)便覧、「最新顔料便覧」(日本顔料技術協会編、1977年刊)、「最新顔料応用技術」(CMC出版、1986年刊)、「印刷インキ技術」CMC出版、1984年刊)に記載されている顔料が利用できる。

## [0062]

顔料の種類としては、黒色顔料、黄色顔料、オレンジ色顔料、褐色顔料、赤色顔料、紫色顔料、青色顔料、緑色顔料、蛍光顔料、金属粉顔料、その他、ポリマー結合色素が挙げられる。具体的には、不溶性アゾ顔料、アゾレーキ顔料、縮合アゾ顔料、キレートアゾ顔料、フタロシアニン系顔料、アントラキノン系顔料、ペリレンおよびペリノン系顔料、チオインジゴ系顔料、キナクリドン系顔料、ジオキサジン系顔料、イソインドリノン系顔料、キノフタロン系顔料、染付けレーキ顔料、アジン顔料、ニトロソ顔料、ニトロ顔料、天然顔料、蛍光顔料、無機顔料、カーボンブラック等が使用できる。これらの顔料のうち好

ましいものはカーボンブラックである。

### [0063]

これら顔料は表面処理をせずに用いてもよく、表面処理を施して用いてもよい。表面処理の方法には、樹脂やワックスを表面コートする方法、界面活性剤を付着させる方法、反応性物質(例えば、シランカップリング剤、エポキシ化合物、ポリイソシアネート等)を顔料表面に結合させる方法等が考えられる。上記の表面処理方法は、「金属石鹸の性質と応用」(幸書房)、「印刷インキ技術」(CMC出版、1984年刊)および「最新顔料応用技術」(CMC出版、1986年刊)に記載されている。

### [0064]

顔料の粒径は $0.01\mu$ m~ $10\mu$ mの範囲にあることが好ましく、 $0.05\mu$ m~ $1\mu$ mの範囲にあることがさらに好ましく、特に $0.1\mu$ m~ $1\mu$ mの範囲にあることが好ましい。この範囲で、顔料分散物の画像記録層塗布液中での良好な安定性と画像記録層の良好な均一性が得られる。

## [0065]

顔料を分散する方法としては、インキ製造やトナー製造等に用いられる公知の分散技術が使用できる。分散機としては、超音波分散器、サンドミル、アトライター、パールミル、スーパーミル、ボールミル、インペラー、デスパーザー、KDミル、コロイドミル、ダイナトロン、3本ロールミル、加圧ニーダー等が挙げられる。詳細は、「最新顔料応用技術」(CMC出版、1986年刊)に記載されている。

## [0066]

これらの赤外線吸収剤は、他の成分と同一の層に添加してもよいし、別の画像記録層を設けそこへ添加してもよいが、ネガ型平版印刷版原版を作製した際に、画像記録層の波長760nm~1200nmの範囲における極大吸収波長での吸光度が、反射測定法で0.3~1.2の範囲にあるように添加する。好ましくは、0.4~1.1の範囲である。この範囲で、画像記録層の深さ方向での均一な重合反応が進行し、良好な画像部の膜強度と支持体に対する密着性が得られる。

画像記録層の吸光度は、画像記録層に添加する赤外線吸収剤の量と画像記録層の厚みにより調整することができる。吸光度の測定は常法により行うことができる。測定方法としては、例えば、アルミニウム等の反射性の支持体上に、乾燥後の塗布量が平版印刷版として必要な範囲において適宜決定された厚みの画像記録層を形成し、反射濃度を光学濃度計で測定する方法、積分球を用いた反射法により分光光度計で測定する方法等が挙げられる

#### [0067]

## < (B)重合開始剤>

本発明に用いられる(B)重合開始剤としては、光、熱あるいはその両方のエネルギーによりラジカルを発生し、(C)重合性化合物の重合を開始、促進する化合物を示す。本発明において使用しうる重合開始剤としては、公知の熱重合開始剤や結合解離エネルギーの小さな結合を有する化合物、光重合開始剤などを使用することができる。

本発明における重合開始剤としては、例えば、(a)有機ハロゲン化物、(b)カルボニル化合物、(c)アゾ系重合開始剤、(d)有機過酸化物、(e)メタロセン化合物、(f)アジド化合物、(g)ヘキサアリールビイミダゾール化合物、(h)有機ホウ酸塩化合物、(i)ジスルホン化合物、(j)オキシムエステル化合物、(k)オニウム塩化合物、が挙げられる。

# [0068]

(a)上記有機ハロゲン化物としては、具体的には、若林等、「Bulll Chem. Soc Japan」42、2924(1969)、米国特許第3,905,815号明細書、特公昭46-4605号、特開昭48-36281号、特開昭55-32070号、特開昭60-239736号、特開昭61-169835号、特開昭61-169837号、特開昭62-212401号、特開昭63-70243号、特開昭63-298339号の各公報、M.P.Hutt"Jurnal of

10

20

30

40

20

30

40

50

Heterocyclic Chemistry"1(No3),(1970)」等に記 載の化合物が挙げられ、特に好ましいものとして、トリハロメチル基が置換したオキサゾ ール化合物、s-トリアジン化合物が挙げられる。

### [0069]

より好適には、すくなくとも一つのモノ、ジ、またはトリハロゲン置換メチル基が結合 したs-トリアジン誘導体およびオキサジアゾール誘導体が挙げられる。具体的には、例 えば、2,4,6-トリス(モノクロロメチル)-s-トリアジン、2,4,6-トリス (ジクロロメチル) - s - トリアジン、2,4,6 - トリス(トリクロロメチル) - s -トリアジン、 2 - メチル - 4 , 6 - ビス (トリクロロメチル) - s - トリアジン、 2 n - プロピル - 4 , 6 - ビス (トリクロロメチル ) - s - トリアジン、 2 - ( , , -トリクロロエチル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - フェニ ル - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - メトキシフェニル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (3 , 4 - エポキシフェ ニル) - 4、6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - クロロフェニ ル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - ブロモフェニル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - フルオロフェニル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - トリフルオロメチ ルフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (2 , 6 - ジ クロロフェニル) - 4 , 6 - ビス (トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (2 , 6 - ジフルオロフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - ( 2 , 6 - ジブロモフェニル ) - 4 , 6 - ビス ( トリクロロメチル ) - s - トリアジン、 2 - ( 4 - ビフェニリル ) - 4 , 6 - ビス ( トリクロロメチル ) - s - トリアジン、 2 - ( 4 '- クロロ - 4 - ビフェニリル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジ ン、 2 - ( p - シアノフェニル ) - 4 , 6 - ビス ( トリクロロメチル ) - s - トリアジン 、 2 - ( p - アセチルフェニル ) - 4 , 6 - ビス ( トリクロロメチル ) - s - トリアジン 、2 - (p - エトキシカルボニルフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s -トリアジン、2 - (p - フェノキシカルボニルフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメ チル) - s - トリアジン、2 - ( p - メチルスルホニルフェニル) - 4 , 6 - ビス ( トリ クロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - ジメチルスルホニウムフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン・テトラフルオロボレート、 2 - ( 2 , 4 - ジフルオロフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - ( p - ジエトキシホスホリルフェニル) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリア ジン、2-〔4-(4-ヒドロキシフェニルカルボニルアミノ)フェニル〕-4,6-ビ ス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - 〔4 - (p - メトキシフェニル) - 1, 3 - ブタジエニル〕 - 4 , 6 - ビス (トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - スチリ ル - 4 , 6 - ビス (トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - メトキシスチリル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (p - i - プロピルオキ シスチリル) - 4、6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - ( p - トリル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - (4 - メトキシナフチル ) - 4 , 6 - ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - フェニルチオ - 4 , 6 -ビス(トリクロロメチル) - s - トリアジン、2 - ベンジルチオ - 4 , 6 - ビス(トリク ロロメチル) - s - トリアジン、2,4,6-トリス(ジブロモメチル) - s - トリアジ ン、2,4,6-トリス(トリプロモメチル)-s-トリアジン、2-メチル-4,6-ビス(トリブロモメチル) - s - トリアジン、2 - メトキシ - 4 , 6 - ビス(トリブロモ メチル) - s - トリアジン、2 - (o - メトキシスチリル) - 5 - トリクロロメチル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール、 2 - ( 3 , 4 - エポキシスチリル ) - 5 - トリクロロメチ ル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール、2 - 〔1 - フェニル - 2 - 〔4 - メトキシフェニル ) ビニル ] - 5 - トリクロロメチル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール、2 - (p - ヒドロ キシスチリル) - 5 - トリクロロメチル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール、2 - ( 3 , 4 ジヒドロキシスチリル) - 5 - トリクロロメチル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール、2

20

30

40

50

- (p-t-ブトキシスチリル) - 5 - トリクロロメチル - 1 , 3 , 4 - オキサジアゾール等が挙げられる。

## [0070]

(b)カルボニル化合物としては、ベンゾフェノン、ミヒラーケトン、2・メチルベンゾフェノン、3・メチルベンゾフェノン、4・メチルベンゾフェノン、2・クロロベンゾフェノン、4・プロモベンゾフェノン、2・カルボキシベンゾフェノン等のベンゾフェノン語導体、2、2・ジメトキシ・2・フェニルアセトフェノン、2、2・ジエトキシアセトフェノン、1・ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、・ヒドトキシ・2・メチルフェニルプロパノン、1・ヒドロキシ・1・メチルエチル・(p・イソプロピルフェニル)ケトン、1・ヒドロキシ・1・(p・ドデシルフェニル)ケトン、2・メチルー(4・・(メチルチオ)フェニル)・2・モルホリノ・1・プロパノン、1、1、1・トリクロメチル・(p・ブチルフェニル)ケトン等のアセトフェノン誘導体、チオキサントン、2・エチルチオキサントン、2・イソプロピルチオキサントン、2・イ・ジエチルチオキサントン、2・イ・ジイソプロピルチオキサントン、2・イ・ジスチルアミノ安息香酸エチルチの安息香酸エステル誘導体等を挙げることができる。

## [0071]

(c) アゾ化合物としては例えば、特開平8-108621号公報に記載のアゾ化合物等を使用することができる。

[0072]

(d) 有機過酸化物としては、例えば、トリメチルシクロヘキサノンパーオキサイド、 アセチルアセトンパーオキサイド、1,1-ビス(tert-ブチルパーオキシ)-3, 3 , 5 - トリメチルシクロヘキサン、1 , 1 - ビス ( tert - ブチルパーオキシ ) シク ロヘキサン、 2 , 2 - ビス ( tert - ブチルパーオキシ ) ブタン、 tert - ブチルハ イドロパーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイド、ジイソプロピルベンゼンハイド ロパーオキサイド、2,5-ジメチルヘキサン-2,5-ジハイドロパーオキサイド、1 , 1 , 3 , 3 - テトラメチルブチルハイドロパーオキサイド、 t e r t - ブチルクミルパ ーオキサイド、ジクミルパーオキサイド、2,5‐ジメチル‐2,5‐ジ(tert‐ブ チルパーオキシ)ヘキサン、2,5.オキサノイルパーオキサイド、過酸化コハク酸、過 酸化ベンゾイル、2,4‐ジクロロベンゾイルパーオキサイド、ジイソプロピルパーオキ シジカーボネート、ジ・2・エチルヘキシルパーオキシジカーボネート、ジ・2・エトキ シエチルパーオキシジカーボネート、ジメトキシイソプロピルパーオキシカーボネート、 ジ(3-メチル-3-メトキシブチル)パーオキシジカーボネート、tert-ブチルパ ーオキシアセテート、tert‐ブチルパーオキシピバレート、tert‐ブチルパーオ キシネオデカノエート、tert‐ブチルパーオキシオクタノエート、tert‐ブチル パーオキシラウレート、ターシルカーボネート、3,3′,4,4′-テトラ-(t-ブ チルパーオキシカルボニル)ベンゾフェノン、 3 , 3 ' , 4 , 4 ' - テトラ - ( t - ヘキ シルパーオキシカルボニル)ベンゾフェノン、3,3',4,4'-テトラ-(p-イソ プロピルクミルパーオキシカルボニル)ベンゾフェノン、カルボニルジ(t‐ブチルパー オキシニ水素ニフタレート)、カルボニルジ(t・ヘキシルパーオキシニ水素ニフタレー ト)等が挙げられる。

## [0073]

(e)メタロセン化合物としては、特開昭59-152396号公報、特開昭61-15197号公報、特開昭63-41484号公報、特開平2-249号公報、特開平2-4705号公報、特開平5-83588号公報記載の種々のチタノセン化合物、例えば、ジ-シクロペンタジエニル-Ti-ビス-フェニル、ジ-シクロペンタジエニル-Ti-ビス-2,4-ジ-フルオロフェニ-1-イル、ジ-シクロペンタジエニル-Ti-ビス-2,4-ジ-フルオロフェニ-1-イル、ジ-シクロペンタジエニル-Ti-ビス-2,4,6-トリフルオロフェニ-1-イル、ジ-シクロペンタジエニル-Ti-ビス-2

、3、5、6・テトラフルオロフェニ・1・イル、ジ・シクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、3、4、5、6・ペンタフルオロフェニ・1・イル、ジ・メチルシクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、6・ジフルオロフェニ・1・イル、ジ・メチルシクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、6・ジフルオロフェニ・1・イル、ジ・メチルシクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、3、5、6・テトラフルオロフェニ・1・イル、ジ・メチルシクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、3、4、5、6・ペンタフルオロフェニ・1・イル、ジ・メチルシクロペンタジエニル・Ti・ビス・2、6・ジフルオロ・3・(ピロール・1・イル)フェニ・1・イル、特開平1・304453号公報、特開平1・152109号公報記載の鉄・アレーン錯体等が挙げられる。

[0074]

(f)アジド化合物としては、2,6-ビス(4-アジドベンジリデン)-4-メチルシクロヘキサノン等の化合物を挙げることができる。

「g)へキサアリールビイミダゾール化合物としては、例えば、特公平6-29285号公報、米国特許第3,479,185号、同第4,311,783号、同第4,622,286号等の明細書に記載の種々の化合物、具体的には、2,2'-ビス(o-クロロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o,p-ジクロロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o,p-ジクロロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o,o,o'-ジクロロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o-ニトロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o-エトロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o-メチルフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(o-ドリフルオロフェニル)-4,4',5,5'-テトラフェニルビイミダゾール、2,2'-ビス(が挙げられる。

[0075]

[0076]

(i)ジスルホン化合物としては、特開昭 6 1 - 1 6 6 5 4 4 号、特開 2 0 0 3 - 3 2 8 4 6 5 号公報等に記載の化合物が挙げられる。

[0077]

(j) オキシムエステル化合物としては、J.C.S. Perkin II (1979)1653-1660)、J.C. S.Perkin II (1979)156-162、Journal of Photopolymer Science and Technology(1995)202-232、特開2000-66385号公報記載の化合物、特開2000-80068号公報記載の化合物が挙げられる。具体例としては下記の構造式で示される化合物が挙げられる。

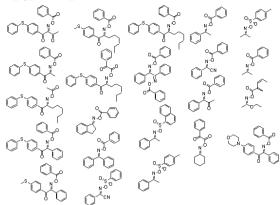
[0078]

10

20

30

#### 【化14】



10

20

30

### [0079]

(k)オニウム塩化合物としては、例えば、S.I.Schlesinger,Pho togr.Sci.Eng.,18,387(1974)、T.S.Bal , Polymer, 21, 423(1980)に記載のジアゾニウム塩、米国特許第4, 0 6 9 , 0 5 5 号明細書、特開平4 - 3 6 5 0 4 9 号公報等に記載のアンモニウム塩、米 国特許第4,069,055号、同4,069,056号の各明細書に記載のホスホニウ ム塩、欧州特許第104、143号、米国特許第339,049号、同第410,201 号の各明細書、特開平2-150848号、特開平2-296514号の各公報に記載の ヨードニウム塩、欧州特許第370,693号、同390,214号、同233,567 号、同297,443号、同297,442号、米国特許第4,933,377号、同1 6 1 , 8 1 1 号、同 4 1 0 , 2 0 1 号、同 3 3 9 , 0 4 9 号、同 4 , 7 6 0 , 0 1 3 号、 同4,734,44号、同2,833,827号、独国特許第2,904,626号、 同3,604,580号、同3,604,581号の各明細書に記載のスルホニウム塩、 J.V.Crivello et al, Macromolecules, 10(6), 1307(1977)、J.V.Crivello et al, J.Polymer Sci., Polymer Chem. Ed., 17, 1047 (1979) に記載のセ レノニウム塩、C.S.Wen et al, Teh, Proc.Conf.Rad.C uring ASIA,p478 Tokyo,Oct(1988)に記載のアルソニウ ム塩等のオニウム塩等が挙げられる。

[0800]

特に反応性、安定性の面から上記オキシムエステル化合物あるいはジアゾニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニウム塩が好適なものとして挙げられる。本発明において、これらのオニウム塩は酸発生剤ではなく、イオン性のラジカル重合開始剤として機能する。

本発明に好適なオニウム塩は、下記一般式(RI-I)~(RI-III)で表されるオニウム塩である。

## [0081]

## 【化15】

 $Ar^{11} - N^{*} = N \qquad (R \text{ I - I})$   $Z^{11} - R^{21} - Ar^{22} - R^{21} - R^{33} - R^{32} - R^{32} - R^{31} - R^{31}$ 

40

# [0082]

式(RI-I)中、Ar<sup>1</sup>は置換基を1~6有していてもよい炭素数20以下のアリール基を表し、好ましい置換基としては炭素数1~12のアルキル基、炭素数1~12のアルケニル基、炭素数1~12のアルキニル基、炭素数1~12のアリール基、炭素数1~12のアルコキシ基、炭素数1~12のアリーロキシ基、ハロゲン原子、炭素数1~12のアルキルアミノ基、炭素数1~12のアルキ

20

30

40

ルアミド基またはアリールアミド基、カルボニル基、カルボキシル基、シアノ基、スルホニル基、炭素数 1 ~ 1 2 のチオアルキル基、炭素数 1 ~ 1 2 のチオアリール基が挙げられる。 Z <sup>1 1 1</sup> は 1 価の陰イオンを表し、ハロゲンイオン、過塩素酸イオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン、スルフィン酸イオン、チオスルホン酸イオン、硫酸イオンであり、安定性、焼き出し画像の視認性の面から過塩素酸イオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン、スルフィン酸イオンが好ましい。

## [0083]

式(RI-II)中、Ar²¹、Ar²²は各々独立に置換基を1~6有していてもよい炭素数20以下のアリール基を表し、好ましい置換基としては炭素数1~12のアルキル基、炭素数1~12のアルケニル基、炭素数1~12のアルキニル基、炭素数1~12のアリーロキシ基、八口ゲン原子、炭素数1~12のアルコキシ基、炭素数1~12のアルキルアミノ基、炭素数1~12のジアルキルアミノ基、炭素数1~12のジアルキルアミノ基、炭素数1~12のジアルキルアミノ基、ガルボニル基、カルボニル基、カルボニル基、カルボニル基、ガアリールを表し、ハロゲンイオン、カルボキシオアリール基が挙げられる。Z²¹¹は1価の陰イオンを表し、ハロゲンイオン、過塩素酸イオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン、スルフィン酸イオン、チオスルホン酸イオン、硫酸イオンであり、安定性、焼き出し画像の視認性の面から過塩素酸イオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン、カルボン酸イオンが好ましい。

## [0084]

式(RI-III)中、R<sup>31</sup>、R<sup>32</sup>、R<sup>33</sup>は各々独立に置換基を1~6有してい てもよい炭素数20以下のアリール基またはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基を 表し、好ましくは反応性、安定性の面から、アリール基であることが望ましい。好ましい 置換基としては炭素数 1 ~ 1 2 のアルキル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルケニル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルキニル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアリール基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルコキシ基、 炭素数1~12のアリーロキシ基、ハロゲン原子、炭素数1~12のアルキルアミノ基、 炭素数1~12のジアルキルアミノ基、炭素数1~12のアルキルアミド基またはアリー ルアミド基、カルボニル基、カルボキシル基、シアノ基、スルホニル基、炭素数1~12 のチオアルキル基、炭素数 1 ~ 1 2 のチオアリール基が挙げられる。 Z <sup>3 1 ·</sup> は 1 価の陰 イオンを表し、ハロゲンイオン、過塩素酸イオン、ヘキサフルオロホスフェートイオン、 テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン、スルフィン酸イオン、チオスルホン 酸イオン、硫酸イオンであり、安定性、焼き出し画像の視認性の面から過塩素酸イオン、 ヘキサフルオロホスフェートイオン、テトラフルオロボレートイオン、スルホン酸イオン 、スルフィン酸イオン、カルボン酸イオンが好ましく、より好ましいものとして特開20 0 1 - 3 4 3 7 4 2 号公報記載のカルボン酸イオン、特に好ましくは特開 2 0 0 2 - 1 4 8790号公報記載のカルボン酸イオンが挙げられる。

以下に、本発明において重合開始剤として好適に用いられるオニウム塩の例を挙げるが、本発明はこれらに限定されるものではない。

# [ 0 0 8 5 ]

# 【化16】

# 【0086】 【化17】

# [0087]

10

20

# 【化18】

$$H_3CH_2C$$
 $CH_3$ 
 $H_3CH_2CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

# [0088] 【化19】

CF<sub>3</sub>COO (I-21) CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>" (I-22)

# [0089]

10

20

30

# 【化20】

$$C_{2}H_{6}O$$
  $C_{2}H_{6}$   $C_{2}H_{6}$   $C_{2}H_{6}$   $C_{2}H_{6}$   $C_{3}$   $C_{4}$   $C_{5}$   $C_{2}H_{6}$   $C_{5}$   $C_{5}$ 

$$CH_3(CH_2)_3O$$
  $CH_3(CH_2)_3O$   $C_4F_6SO_3$  (I-37)

# [0090]

# 【化21】

# [0091]

10

20

30

#### 【化22】

$$\begin{array}{c} CH_{3} \\ CD_{2} \\ CD_{2$$

## [0092]

(\$-18)

(B)重合開始剤としては、上記に限定されないが、特に反応性、安定性の面から、(a)有機ハロゲン化物、なかでも、これに包含されるトリアジン系開始剤、(j)オキシムエステル化合物、(k)オニウム塩化合物に包含されるジアゾニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニウム塩がより好ましい。また、これらの重合開始剤の中でも赤外線吸収剤との組み合わせで焼き出し画像の視認性向上を図る観点からは、オニウム塩であって、対イオンとして無機アニオン、例えば、PF。、BF4、など、を有するものが好ましい。さらに、発色に優れていることから、オニウム塩としては、ジアリールヨードニウムが好ましい。

## [0093]

また、これらの(B)重合開始剤は他の成分と同一の層に添加してもよいし、画像記録層中や、これに隣接して別の層を設けそこに添加してもよい。

これらの重合開始剤は、各々画像記録層を構成する全固形分に対し0.1~50質量%が好ましく、より好ましくは0.5~30質量%、特に好ましくは0.8~20質量%の割合で添加することができる。この範囲で、良好な感度と印刷時の非画像部の良好な汚れ難さが得られる。これらの重合開始剤は、1種のみを用いてもよいし、2種以上を併用してもよい。

## [0094]

## < (C)重合性化合物>

本発明に用いることができる(C)重合性化合物は、少なくとも一個のエチレン性不飽和二重結合を有する付加重合性化合物であり、末端エチレン性不飽和結合を少なくとも1個、好ましくは2個以上有する化合物から選ばれる。このような化合物群は当該産業分野において広く知られるものであり、本発明においてはこれらを特に限定無く用いることができる。これらは、例えばモノマー、プレポリマー、すなわち2量体、3量体およびオリマー、またはそれらの混合物ならびにそれらの共重合体などの化学的形態をもつ。メターマーおよびその共重合体の例としては、不飽和カルボン酸(例えば、アクリル酸、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、そのエステル関、アミド類が挙げられ、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る。また、ヒドロキシル基やアミノ基、メルカプト基等の求核性置換基を有する不飽和カルボシ酸エステルあるいはアミド類と単官能もしくは、多官能のカルボン酸との脱水縮合反応物、および単官能もしくは、多官能のカルボン酸との脱水縮合反応物等

10

20

30

40

20

30

40

50

も好適に使用される。また、イソシアネート基や、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あるいはアミド類と単官能もしくは多官能のアルコール類、アミン類、チオール類との付加反応物、さらにハロゲン基や、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あるいはアミド類と単官能もしくは多官能のアルコール類、アミン類、チオール類との置換反応物も好適である。また、別の例として、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、ビニ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。

## [0095]

脂肪族多価アルコール化合物と不飽和カルボン酸とのエステルのモノマーの具体例としては、アクリル酸エステルとして、エチレングリコールジアクリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、1,3-ブタンジオールジアクリレート、テトラメチレングリコールジアクリレート、プロピレングリコールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリスチロールジアクリレート、ペンタエリスリトールジアクリレート、テトラエチレングリコールジアクリレート、ペンタエリスリトールジアクリレート、ジペンタエリスリトールがアクリレート、ジペンタエリスリトールでアクリレート、ソルビトールトリアクリレート、ソルビトールテトラアクリレート、ソルビトールペンタアクリレート、ソルビトールへキサアクリレート、トリ(アクリロイルオキシエチル)イソシアヌレート、ポリエステルアクリレートオリゴマー、イソシアヌル酸EO変性トリアクリレート等がある。

### [0096]

メタクリル酸エステルとしては、テトラメチレングリコールジメタクリレート、トリエチレングリコールジメタクリレート、ネオペンチルグリコールジメタクリレート、トリメチロールエタントリメタクリレート、エチレングリコールジメタクリレート、1,3-ブタンジオールジメタクリレート、ヘキサンジオールジメタクリレート、ペンタエリスリトールジメタクリレート、ペンタエリスリトールテトラメタクリレート、ジペンタエリスリトールトリメタクリレート、ジペンタエリスリトールへキサメタクリレート、ソルビトールトリメタクリレート、ソルビトールトリメタクリレート、ソルビトールトリメタクリレート、ソルビトールテトラメタクリレート、ビス〔p-(3-メタクリルオキシ-2-ヒドロキシプロポキシ)フェニル〕ジメチルメタン等がある。

#### [0097]

イタコン酸エステルとしては、エチレングリコールジイタコネート、プロピレングリコールジイタコネート、1,3-ブタンジオールジイタコネート、1,4-ブタンジオールジイタコネート、ペンタエリスリトールジイタコネート、ソルビトールテトライタコネート等がある。

クロトン酸エステルとしては、エチレングリコールジクロトネート、テトラメチレング リコールジクロトネート、ペンタエリスリトールジクロトネート、ソルビトールテトラジ クロトネート等がある。

イソクロトン酸エステルとしては、エチレングリコールジイソクロトネート、ペンタエリスリトールジイソクロトネート、ソルビトールテトライソクロトネート等がある。

マレイン酸エステルとしては、エチレングリコールジマレート、トリエチレングリコールジマレート、ペンタエリスリトールジマレート、ソルビトールテトラマレート等がある

### [0098]

その他のエステルの例として、例えば、特公昭51-47334号、特開昭57-19 6231号の各公報記載の脂肪族アルコール系エステル類や、特開昭59-5240号、 特開昭59-5241号、特開平2-226149号の各公報記載の芳香族系骨格を有す るもの、特開平1-165613号公報記載のアミノ基を含有するもの等も好適に用いられる。さらに、前述のエステルモノマーは混合物としても使用することができる。

### [0099]

また、脂肪族多価アミン化合物と不飽和カルボン酸とのアミドのモノマーの具体例としては、メチレンビス・アクリルアミド、メチレンビス・メタクリルアミド、1,6・ヘキサメチレンビス・アクリルアミド、1,6・ヘキサメチレンビス・アクリルアミド、ジェチレントリアミントリスアクリルアミド、キシリレンビスアクリルアミド、キシリレンビスメタクリルアミド等がある。その他の好ましいアミド系モノマーの例としては、特公昭54・21726記載のシクロヘキシレン構造を有すものを挙げることができる。

## [0100]

また、イソシアネートとヒドロキシル基の付加反応を用いて製造されるウレタン系付加重合性化合物も好適であり、そのような具体例としては、例えば、特公昭48-41708号公報中に記載されている1分子に2個以上のイソシアネート基を有するポリイソシアネート化合物に、下記一般式(A)で示されるヒドロキシル基を含有するビニルモノマーを付加させた1分子中に2個以上の重合性ビニル基を含有するビニルウレタン化合物等が挙げられる。

### [0101]

 $CH_2 = C(R^4)COOCH_2CH(R^5)OH$  (A) (ただし、 $R^4$ および $R^5$ は、Hまたは $CH_3$ を示す。)

## [0102]

また、特開昭 5 1 - 3 7 1 9 3 号、特公平 2 - 3 2 2 9 3 号、特公平 2 - 1 6 7 6 5 号の各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 5 8 - 4 9 8 6 0 号、特公昭 5 6 - 1 7 6 5 4 号、特公昭 6 2 - 3 9 4 1 7 号、特公昭 6 2 - 3 9 4 1 8 号の各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。さらに、特開昭 6 3 - 2 7 7 6 5 3 号、特開昭 6 3 - 2 6 0 9 0 9 号、特開平 1 - 1 0 5 2 3 8 号の各公報に記載される、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は、非常に感光スピードに優れた光重合性組成物を得ることができる。

## [0103]

その他の例としては、特開昭48-64183号、特公昭49-43191号、特公昭52-30490号、各公報に記載されているようなポリエステルアクリレート類、エポキシ樹脂とアクリル酸もしくはメタクリル酸を反応させたエポキシアクリレート類等の多官能のアクリレートやメタクリレートを挙げることができる。また、特公昭46-43946号、特公平1-40337号、特公平1-40336号、各公報記載の特定の不飽和化合物や、特開平2-25493号公報記載のビニルホスホン酸系化合物等も挙げることができる。また、ある場合には、特開昭61-22048号公報記載のペルフルオロアルキル基を含有する構造が好適に使用される。さらに日本接着協会誌vo1.20、No.7、300~308ページ(1984年)に光硬化性モノマーおよびオリゴマーとして紹介されているものも使用することができる。

### [0104]

これらの重合性化合物について、その構造、単独使用か併用か、添加量等の使用方法の詳細は、最終的な平版印刷版原版の性能設計にあわせて任意に設定できる。例えば、次のような観点から選択される。

感度の点では1分子あたりの不飽和基含量が多い構造が好ましく、多くの場合、2官能以上が好ましい。また、画像部すなわち硬化膜の強度を高くするためには、3官能以上のものがよく、さらに、異なる官能数・異なる重合性基(例えばアクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、スチレン系化合物、ビニルエーテル系化合物)のものを併用することで、感度と強度の両方を調節する方法も有効である。

また、画像記録層中の他の成分(例えばバインダーポリマー、開始剤、着色剤等)との 相溶性、分散性に対しても、重合化合物の選択・使用法は重要な要因であり、例えば、低 10

20

30

40

純度化合物の使用や、 2 種以上の併用により相溶性を向上させうることがある。また、基 板や後述の保護層等の密着性を向上せしめる目的で特定の構造を選択することもあり得る

重合性化合物は、画像記録層中の不揮発性成分に対して、好ましくは5~80質量%、 さらに好ましくは25~75質量%の範囲で使用される。また、これらは単独で用いても 2種以上併用してもよい。

そのほか、重合性化合物の使用法は、酸素に対する重合阻害の大小、解像度、かぶり性、屈折率変化、表面粘着性等の観点から適切な構造、配合、添加量を任意に選択でき、さらに場合によっては下塗り、上塗りといった層構成・塗布方法も実施しうる。

## [0105]

< ( D ) 疎水化前駆体 >

本発明において疎水性化前駆体とは、熱が加えられたときに画像記録層を疎水性に変換できる微粒子である。この微粒子としては、疎水性熱可塑性ポリマー微粒子、および熱反応性ポリマー微粒子から選ばれる少なくともひとつの粒子であることが好ましい。

#### [0106]

画像記録層に用いられる疎水性熱可塑性ポリマー微粒子としては、1992年1月のRe search Disclosure No. 3 3 3 0 3、特開平9 - 1 2 3 3 8 7 号公報、同9 - 1 3 1 8 5 0 号公報、同9 - 1 7 1 2 4 9 号公報、同9 - 1 7 1 2 5 0 号公報および欧州特許第93 1 6 4 7 号明細書などに記載の疎水性熱可塑性ポリマー微粒子を好適なものとして挙げることができる。かかるポリマー微粒子を構成するポリマーの具体例としては、エチレン、スチレン、塩化ビニル、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、塩化ビニリデン、アクリロニトリル、ビニルカルバゾールなどのモノマーのホモポリマーもしくはコポリマーまたはそれらの混合物を挙げることができる。その中で、より好適なものとして、ポリスチレン、ポリメタクリル酸メチルを挙げることができる。

### [0107]

本発明に用いられる疎水性熱可塑性ポリマー微粒子の平均粒径は 0 . 0 1 ~ 2 . 0 μ m が好ましい。

疎水化前駆体として用いうる前記粒径の疎水性熱可塑性ポリマー微粒子の合成方法としては、乳化重合法、懸濁重合法が挙げられ、その他に、これら化合物を非水溶性の有機溶剤に溶解し、これを分散剤が入った水溶液と混合乳化し、さらに熱をかけて、有機溶剤を飛ばしながら微粒子状に固化させる方法(溶解分散法)がある。

#### [0108]

本発明において疎水化前駆体として用いうる熱反応性ポリマー微粒子としては、熱硬化性ポリマー微粒子および熱反応性基を有するポリマー微粒子が挙げられ、これらは、熱反応による架橋、およびその際の官能基変化により疎水化領域を形成する。

## [0109]

熱硬化性ポリマーとしては、フェノール骨格を有する樹脂、尿素系樹脂(例えば、尿素またはメトキシメチル化尿素など尿素誘導体をホルムアルデヒドなどのアルデヒド類により樹脂化したもの)、メラミン系樹脂(例えば、メラミンまたはその誘導体をホルムアルデヒドなどのアルデヒド類により樹脂化したもの)、アルキド樹脂、不飽和ポリエステル樹脂、ポリウレタン樹脂、エポキシ樹脂等を挙げることができる。中でも、特に好ましいのは、フェノール骨格を有する樹脂、メラミン樹脂、尿素樹脂およびエポキシ樹脂である

### [0110]

好適なフェノール骨格を有する樹脂としては、例えば、フェノール、クレゾールなどをホルムアルデヒドなどのアルデヒド類により樹脂化したフェノール樹脂、ヒドロキシスチレン樹脂、およびN・(p・ヒドロキシフェニル)メタクリルアミド、p・ヒドロキシフェニルメタクリレートなどのフェノール骨格を有するメタクリルアミドもしくはアクリルアミドまたはメタクリレートもしくはアクリレートの重合体または共重合体を挙げること

10

20

30

40

ができる。

## [0111]

本発明に用いられる熱硬化性ポリマー微粒子の平均粒径は 0 . 0 1 ~ 2 . 0 µ m が好ま しい。このような熱硬化性ポリマー微粒子は、溶解分散法で容易に得られるが、熱硬化性 ポリマーを合成する際に微粒子化してもよい。しかし、これらの方法に限らない。

## [0112]

本発明に用いる熱反応性基を有するポリマー微粒子の熱反応性基としては、化学結合が 形成されるならば、どのような反応を行う官能基でもよいが、ラジカル重合反応を行うエ チレン性不飽和基(例えば、アクリロイル基、メタクリロイル基、ビニル基、アリル基な ど)、カチオン重合性基(例えば、ビニル基、ビニルオキシ基など)、付加反応を行うイ ソシアナート基またはそのブロック体、エポキシ基、ビニルオキシ基およびこれらの反応 相手である活性水素原子を有する官能基(例えば、アミノ基、ヒドロキシル基、カルボキ シル基など)、縮合反応を行うカルボキシル基および反応相手であるヒドロキシル基また はアミノ基、開環付加反応を行う酸無水物および反応相手であるアミノ基またはヒドロキ シル基などを好適なものとして挙げることができる。

#### [0113]

これらの官能基のポリマー微粒子への導入は、重合時に行ってもよいし、重合後に高分子反応を利用して行ってもよい。

#### [0114]

重合時に導入する場合は、上記の官能基を有するモノマーを乳化重合または懸濁重合することが好ましい。上記の官能基を有するモノマーの具体例として、アリルメタクリレート、アリルアクリレート、ビニルメタクリレート、ビニルアクリレート、2 - (ビニルオキシ)エチルメタクリレート、p - ビニルオキシスチレン、p - {2 - (ビニルオキシ)エチル}スチレン、グリシジルメタクリレート、グリシジルアクリレート、2 - イソシアナートエチルメタクリレートまたはそのアルコールなどによるブロックイソシアナート、2 - イソシアナート、2 - アミノエチルアクリレート、2 - アミノエチルアクリレート、2 - ヒドロキシエチルアクリレート、アクリル酸、メタクリル酸、無水マレイン酸、2 官能アクリレート、2 官能メタクリレートなどが挙げられるが、これらに限定されない。

### [0115]

本発明では、これらのモノマーと、これらのモノマーと共重合可能な、熱反応性基をもたないモノマーとの共重合体も用いることができる。熱反応性基をもたない共重合モノマーとしては、例えば、スチレン、アルキルアクリレート、アルキルメタクリレート、アクリロニトリル、酢酸ビニルなどを挙げることができるが、熱反応性基をもたないモノマーであれば、これらに限定されない。

## [0116]

熱反応性基の導入を重合後に行う場合に用いる高分子反応としては、例えば、国際公開第96/34316号パンフレットに記載されている高分子反応を挙げることができる。

### [0117]

上記熱反応性基を有するポリマー微粒子の中で、ポリマー微粒子同志が熱により合体するものが好ましく、その表面は親水性で水に分散するものが特に好ましい。ポリマー微粒子のみを塗布し、凝固温度よりも低い温度で乾燥して作製した皮膜の接触角(空中水滴)が、凝固温度より高い温度で乾燥して作製した皮膜の接触角(空中水滴)よりも低くなることが好ましい。このようにポリマー微粒子表面を親水性にするには、ポリビニルアルコール、ポリエチレングリコールなどの親水性ポリマーもしくはオリゴマーまたは親水性低分子化合物をポリマー微粒子表面に吸着させてやればよい。しかし、表面親水化の方法は、これに限定されない。

#### [0118]

これらの熱反応性基を有するポリマー微粒子の凝固温度は、 70 以上が好ましいが、

10

20

30

(33)

経時安定性を考えると  $1\ 0\ 0$  以上がさらに好ましい。ポリマー微粒子の平均粒径は、  $0\ 1\ 2\ 0\ \mu$  mが好ましいが、その中でも  $0\ .\ 0\ 5\ 2\ .\ 0\ \mu$  mがさらに好ましく、特に  $0\ .\ 1\ -\ 1\ .\ 0\ \mu$  mが最適である。この範囲内で良好な解像度および経時安定性が得られる。

## [0119]

<マイクロカプセルおよび/またはミクロゲル>

本発明においては、上記の画像記録層構成成分(A)~(C)および後述のその他構成成分を画像記録層に含有させる方法として、いくつかの態様を用いることができる。一つは、例えば、特開2002-287334号公報に記載のごとく、該構成成分を適当な溶媒に溶解して塗布する分子分散型画像記録層である。他の一つの態様は、例えば、特開2001-277740号公報、特開2001-277742号公報に記載のごとく、該構成成分の全てまたは一部をマイクロカプセルに内包させて画像記録層に含有させるマイクロカプセル型画像記録層である。さらに、マイクロカプセル型画像記録層において、該構成成分は、マイクロカプセル外にも含有させることもできる。ここで、マイクロカプセル外に含有することが好ましい態様である。

さらに他の態様として、画像記録層に架橋樹脂粒子、すなわちミクロゲルを含有する態様が挙げられる。該ミクロゲルは、その中および/または表面に該構成成分(A)~(C)の一部を含有することが出来る。特に(C)重合性化合物をその表面に有することによって反応性ミクロゲルとした態様が、画像形成感度や耐刷性の観点から特に好ましい。

より良好な機上現像性を得るためには、画像記録層は、マイクロカプセル型もしくはミクロゲル型画像記録層であることが好ましい。

#### [0120]

画像記録層構成成分をマイクロカプセル化、もしくはミクロゲル化する方法としては、 公知の方法が適用できる。

例えばマイクロカプセルの製造方法としては、米国特許第2800457号、同第2800458号明細書にみられるコアセルベーションを利用した方法、米国特許第3287154号の各明細書、特公昭38-19574号、同42-446号の各公報にみられる界面重合法による方法、米国特許第3418250号、同第3660304号明細書にみられるポリマーの析出による方法、米国特許第3796669号明細書に見られるイソシアナートポリオール壁材料を用いる方法、米国特許第3914511号明細書に見られるイソシアナート壁材料を用いる方法、米国特許第4001140号、同第4087376号、同第4089802号の各明細書にみられる尿素 ホルムアルデヒド系または尿素ホルムアルデヒド・レゾルシノール系壁形成材料を用いる方法、米国特許第4025445号明細書にみられるメラミン・ホルムアルデヒド樹脂、ヒドロキシセルロース等の壁材を用いる方法、特公昭36-9163号、同51-9079号の各公報にみられるモノフラ明細書による1m situ法、英国特許第930422号、米国特許第3111407号明細書にみられるスプレードライング法、英国特許第952807号、同第967074号の各明細書にみられる電解分散冷却法などがあるが、これらに限定されるものではない

## [0121]

本発明に用いられる好ましいマイクロカプセル壁は、3次元架橋を有し、溶剤によって 膨潤する性質を有するものである。このような観点から、マイクロカプセルの壁材は、ポ リウレア、ポリウレタン、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリアミド、およびこれら の混合物が好ましく、特に、ポリウレアおよびポリウレタンが好ましい。また、マイクロ カプセル壁に、後述のバインダーポリマーに導入可能なエチレン性不飽和結合等の架橋性 官能基を有する化合物を導入してもよい。

## [0122]

一方、ミクロゲルを調製する方法としては、特公昭38-19574号、同42-446号明細書に記載されている界面重合による造粒、特開平5-61214号明細書に記載

10

20

30

40

されているような非水系分散重合による造粒を利用することが可能である。但し、これらの方法に限定されるものではない。

上記界面重合を利用する方法としては、上述した公知のマイクロカプセル製造方法を応用することができる。

## [0123]

本発明に用いられる好ましいミクロゲルは、界面重合により造粒され3次元架橋を有するものである。このような観点から、使用する素材は、ポリウレア、ポリウレタン、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリアミド、およびこれらの混合物が好ましく、特に、ポリウレアおよびポリウレタンが好ましい。

## [0124]

上記のマイクロカプセルやミクロゲルの平均粒径は、  $0.01~3.0~\mu$  mが好ましい。  $0.05~2.0~\mu$  mがさらに好ましく、  $0.10~1.0~\mu$  mが特に好ましい。この範囲内で良好な解像度と経時安定性が得られる。

## [0125]

<その他の画像記録層成分>

本発明の画像記録層には、さらに、必要に応じて種々の添加剤を含有させることができる。以下、それらについて説明する。

#### [0126]

< 1 > バインダーポリマー

本発明の画像記録層には、画像記録層の膜強度を向上させるため、バインダーポリマーを用いることができる。本発明に用いることができるバインダーポリマーは、従来公知のものを制限なく使用でき、皮膜性を有するポリマーが好ましい。このようなバインダーポリマーの例としては、アクリル樹脂、ポリビニルアセタール樹脂、ポリウレタン樹脂、ポリウレア樹脂、ポリイミド樹脂、ポリアミド樹脂、エポキシ樹脂、メタクリル樹脂、ポリスチレン系樹脂、ノボラック型フェノール系樹脂、ポリエステル樹脂、合成ゴム、天然ゴムが挙げられる。

バインダーポリマーは、画像部の皮膜強度を向上するために、架橋性を有していてもよい。バインダーポリマーに架橋性を持たせるためには、エチレン性不飽和結合等の架橋性官能基を高分子の主鎖中または側鎖中に導入すればよい。架橋性官能基は、共重合により導入してもよい。

分子の主鎖中にエチレン性不飽和結合を有するポリマーの例としては、ポリ・1,4-ブタジエン、ポリ・1,4-イソプレン等が挙げられる。

分子の側鎖中にエチレン性不飽和結合を有するポリマーの例としては、アクリル酸またはメタクリル酸のエステルまたはアミドのポリマーであって、エステルまたはアミドの残基(- COORまたは - CONHRのR)がエチレン性不飽和結合を有するポリマーを挙げることができる。

## [0127]

エチレン性不飽和結合を有する残基(上記 R)の例としては、 - ( $CH_2$ )  $_n$   $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  、 - ( $CH_2$  O)  $_n$   $CH_2$   $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  、 - ( $CH_2$  O)  $_n$   $CH_2$   $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  、 - ( $CH_2$  O)  $_n$   $CH_2$   $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  、 - ( $CH_2$  O)  $_n$   $CH_2$   $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  、 - ( $CH_2$  )  $_n$  - O - CO -  $CR^1$  =  $CR^2$   $R^3$  および - ( $CH_2$   $CH_2$  O)  $_2$  - X(式中、  $R^1$  ~  $R^3$  はそれぞれ、水素原子、ハロゲン原子または炭素数 1 ~ 2 0 のアルキル基、アリール基、アルコキシ基もしくはアリールオキシ基を表し、  $R^1$  と  $R^2$  または  $R^3$  とは 互いに結合して環を形成してもよい。  $R^3$  の整数を表す。 X は、ジシクロペンタジエニル残基を表す。 ) を挙げることができる。

エステル残基の具体例としては、 - C  $H_2$  C  $H_2$  C  $H_3$  (特公平  $T_3$  - 2 1 6 3 3 号公報に記載されている。)、 - C  $H_2$  C  $H_2$  O - C  $H_2$  C  $H_3$  C  $H_4$  C  $H_5$  、 - C  $H_4$  C  $H_5$  、 - C  $H_5$  C  $H_5$  、 - C  $H_5$  C  $H_7$  C  $H_8$  C

10

20

30

40

アミド残基の具体例としては、 -  $CH_2$   $CH = CH_2$  、 -  $CH_2$   $CH_2$  - Y (式中、 Y はシクロヘキセン残基を表す。 )、 -  $CH_2$   $CH_2$  - OCO - CH =  $CH_2$  が挙げられる

### [0128]

架橋性を有するバインダーポリマーは、例えば、その架橋性官能基にフリーラジカル(重合開始ラジカルまたは重合性化合物の重合過程の生長ラジカル)が付加し、ポリマー間で直接にまたは重合性化合物の重合連鎖を介して付加重合して、ポリマー分子間に架橋が形成されて硬化する。または、ポリマー中の原子(例えば、官能性架橋基に隣接する炭素原子上の水素原子)がフリーラジカルにより引き抜かれてポリマーラジカルが生成し、それが互いに結合することによって、ポリマー分子間に架橋が形成されて硬化する。

## [0129]

バインダーポリマー中の架橋性基の含有量(ヨウ素滴定によるラジカル重合可能な不飽和二重結合の含有量)は、バインダーポリマー1g当たり、好ましくは0.1~10.0mmol、より好ましくは1.0~7.0mmol、最も好ましくは2.0~5.5mmolである。この範囲で、良好な感度と良好な保存安定性が得られる。

### [0130]

また、画像記録層未露光部の機上現像性向上の観点から、バインダーポリマーは、インキおよび / または湿し水に対する溶解性または分散性が高いことが好ましい。インキに対する溶解性または分散性を向上させるためには、バインダーポリマーは、親油的な方が好ましく、湿し水に対する溶解性または分散性を向上させるためには、バインダーポリマーは、親水的な方が好ましい。このため、本発明においては、親油的なバインダーポリマーと親水的なバインダーポリマーを併用することも有効である。

### [0131]

親水的なバインダーポリマーとしては、例えば、ヒドロキシル基、カルボキシル基、カルボキシレート基、ヒドロキシエチル基、ポリオキシエチル基、ヒドロキシプロピル基、ポリオキシプロピル基、アミノ基、アミノエチル基、アミノプロピル基、アンモニウム基、アミド基、カルボキシメチル基、スルホン酸基、リン酸基等の親水性基を有するものが好適に挙げられる。

## [0132]

具体例として、アラビアゴム、カゼイン、ゼラチン、デンプン誘導体、カルボキシメチ ルセルロースおよびそのナトリウム塩、セルロースアセテート、アルギン酸ナトリウム、 酢酸ビニル-マレイン酸コポリマー類、スチレン-マレイン酸コポリマー類、ポリアクリ ル酸類およびそれらの塩、ポリメタクリル酸類およびそれらの塩、ヒドロキシエチルメタ クリレートのホモポリマーおよびコポリマー、 ヒドロキシエチルアクリレートのホモポリ マーおよびコポリマー、ヒドロキシピロピルメタクリレートのホモポリマーおよびコポリ マー、ヒドロキシプロピルアクリレートのホモポリマーおよびコポリマー、ヒドロキシブ チルメタクリレートのホモポリマーおよびコポリマー、ヒドロキシブチルアクリレートの ホモポリマーおよびコポリマー、ポリエチレングリコール類、ヒドロキシプロピレンポリ マー類、ポリビニルアルコール類、加水分解度が60モル%以上、好ましくは80モル% 以上である加水分解ポリビニルアセテート、ポリビニルホルマール、ポリビニルブチラー ル、ポリビニルピロリドン、アクリルアミドのホモポリマーおよびコポリマー、メタクリ ルアミドのホモポリマーおよびポリマー、N-メチロールアクリルアミドのホモポリマー およびコポリマー、ポリビニルピロリドン、アルコール可溶性ナイロン、2,2-ビス-(4-ヒドロキシフェニル) - プロパンとエピクロロヒドリンとのポリエーテル等が挙げ られる。

# [0133]

バインダーポリマーは、質量平均モル質量(Mw)が 5000以上であるのが好ましく、 1 万~ 30 万であるのがより好ましく、また、数平均モル質量(Mn)が 1000以上であるのが好ましく、 2000 ~ 25 万であるのがより好ましい。多分散度(Mw / Mn)は、 1.1 ~ 10 であるのが好ましい。

10

20

30

40

#### [0134]

バインダーポリマーは、市販品を購入するか、あるいは公知の方法で合成することによって入手できる。

### [0135]

バインダーポリマーの含有量は、画像記録層の全固形分に対して、5~90質量%であり、5~80質量%であるのが好ましく、10~70質量%であるのがより好ましい。この範囲で、良好な画像部の強度と画像形成性が得られる。

また、(C)重合性化合物とバインダーポリマーは、質量比で  $0.5/1 \sim 4/1$  となる量で用いるのが好ましい。

## [0136]

< 2 > 界面活性剤

本発明の画像記録層には、機上現像性を促進するため、および塗布面状を向上させるため界面活性剤を用いることができる。界面活性剤としては、ノニオン界面活性剤、アニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤、両性界面活性剤、フッ素系界面活性剤等が挙げられる。界面活性剤は、単独で用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

#### [0137]

本発明に用いられるノニオン界面活性剤は、特に限定されず、従来公知のものを用いることができる。例えば、ポリオキシエチレンアルキルエーテル類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル類、ポリオキシエチレンポリスチリルフェニルエーテル類、ポリオキシエチレンポリスチリルフェニルエーテル類、ポリオキシエチレン別リスチリルフェニルエーテル類、ステル類、ソルビタン脂肪酸部分エステル類、ペンタエリスリトール脂肪酸部分エステル類、プロピレングリコールモノ脂肪酸エステル類、ポリオキシエチレンソルビトール脂肪酸エステル類、ポリオキシエチレンソルビトール脂肪酸コステル類、ポリオキシエチレンがリコール脂肪酸エステル類、ポリオキシエチレンがリコール脂肪酸部分エステル類、ポリオキシエチレンがリコール脂肪酸部分エステル類、ポリオキシエチレンがリロールの指肪酸シエタノールアミド類、N、N・ビス・2・ヒドロキシアルキルアミン類、ポリオキシエチレンアルキルアミン、トリエタノールアミン脂肪酸エステル、トリアルキルアミンオキシド、ポリエチレングリコール、ポリエチレングリコールとポリプロピレングリコールの共重合体が挙げられる。

## [0138]

本発明に用いられるアニオン界面活性剤は、特に限定されず、従来公知のものを用いることができる。例えば、脂肪酸塩類、アビエチン酸塩類、ヒドロキシアルカンスルホン酸塩類、アルカンスルホン酸塩類、ジアルキルスルホ琥珀酸エステル塩類、直鎖アルキルンゼンスルホン酸塩類、分岐鎖アルキルベンゼンスルホン酸塩類、アルキルフェノキシポリオキシエチレンプロピルスルホン酸塩類、ポリオキシエーテル塩類、N・メチル・N・オレイルタウリンナトリウム塩、N・アルキルスルホコハク酸モノアミドニナトリウム塩、石油スルホスナトリウム塩、N・アルキルスルホコハク酸エステル塩類、アルキルの元酸エステル塩類、脂肪酸モノグリセンド硫酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル硫酸エステル塩類、脂肪酸モノグリヤド硫酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル流酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテルカで酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテルカで酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテルリン酸エステル塩類、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテルリン酸コステル塩類、オリオキシエチレンアルキルフェニルエーテルリン酸カールでは類、スチレン/無水マレイン酸共重合物の部分けん化物類、オレフィン/無水マレイン酸共重合物の部分けん化物類、オレフィン/無水マレイン酸共加・フ酸塩ホルマリン縮合物類が挙げられる。

# [0139]

本発明に用いられるカチオン界面活性剤は、特に限定されず、従来公知のものを用いる ことができる。例えば、アルキルアミン塩類、第四級アンモニウム塩類、ポリオキシエチ レンアルキルアミン塩類、ポリエチレンポリアミン誘導体が挙げられる。

本発明に用いられる両性界面活性剤は、特に限定されず、従来公知のものを用いること

10

20

30

40

20

30

40

50

ができる。例えば、カルボキシベタイン類、アミノカルボン酸類、スルホベタイン類、アミノ硫酸エステル類、イミタゾリン類が挙げられる。

#### [0140]

なお、上記界面活性剤の中で、「ポリオキシエチレン」とあるものは、ポリオキシメチレン、ポリオキシプロピレン、ポリオキシブチレン等の「ポリオキシアルキレン」に読み替えることもでき、本発明においては、それらの界面活性剤も用いることができる。

#### [0141]

さらに好ましい界面活性剤としては、分子内にパーフルオロアルキル基を含有するフッ素系界面活性剤が挙げられる。このようなフッ素系界面活性剤としては、例えば、パーフルオロアルキルカルボン酸塩、パーフルオロアルキルスルホン酸塩、パーフルオロアルキルスリン酸エステル等のアニオン型;パーフルオロアルキルベタイン等の両性型;パーフルオロアルキルトリメチルアンモニウム塩等のカチオン型;パーフルオロアルキルアミンオキサイド、パーフルオロアルキルエチレンオキシド付加物、パーフルオロアルキル基および親水性基を含有するオリゴマー、パーフルオロアルキル基を含有するオリゴマー、パーフルオロアルキル基を含有するプレタン等のノニオン型が挙げられる。また、特開昭62・170950号、同62・226143号および同60・168144号の各公報に記載されているフッ素系界面活性剤も好適に挙げられる。

### [0142]

界面活性剤は、単独でまたは2種以上を組み合わせて用いることができる。 界面活性剤の含有量は、画像記録層の全固形分に対して、0.001~10質量%であるのが好ましく、0.01~5質量%であるのがより好ましい。

## [0143]

## < 3 > 着色剤

本発明の画像記録層には、可視光域に大きな吸収を持つ染料を画像の着色剤として使用することができる。具体的には、オイルイエロー#101、オイルイエロー#103、オイルピンク#312、オイルグリーンBG、オイルブルーBOS、オイルブルー#603、オイルブラックBY、オイルブラックBS、オイルブラックT-505(以上オリエント化学工業(株)製)、ビクトリアピュアブルー、クリスタルバイオレット(CI4255)、メチルバイオレット(CI42535)、エチルバイオレット、ローダミンB(CI145170B)、マラカイトグリーン(CI42000)、メチレンブルー(CI52015)等、および特開昭62-293247号に記載されている染料を挙げることができる。また、フタロシアニン系顔料、アゾ系顔料、カーボンブラック、酸化チタン等の顔料も好適に用いることができる。

これらの着色剤を用いると、画像形成後の画像部と非画像部の区別がつきやすくなるので、添加する方が好ましい。なお、添加量は、画像記録材料全固形分に対し、0.01~10質量%の割合である。

### [0144]

## < 4 > 焼き出し剤

本発明の画像記録層には、焼き出し画像生成のため、酸またはラジカルによって変色する化合物を添加することができる。このような化合物としては、例えばジフェニルメタン系、トリフェニルメタン系、チアジン系、オキサジン系、キサンテン系、アンスラキノン系、イミノキノン系、アゾ系、アゾメチン系等の各種色素が有効に用いられる。

## [0145]

具体例としては、ブリリアントグリーン、エチルバイオレット、メチルグリーン、クリスタルバイオレット、ベイシックフクシン、メチルバイオレット2B、キナルジンレッド、ローズベンガル、メタニルイエロー、チモールスルホフタレイン、キシレノールブルー、メチルオレンジ、パラメチルレッド、コンゴーフレッド、ベンゾプルプリン4B、・ナフチルレッド、ナイルブルー2B、ナイルブルーA、メチルバイオレット、マラカイトグリーン、パラフクシン、ビクトリアピュアブルーBOH[保土ケ谷化学(株)製]、オ

20

30

40

50

イルブルー#603[オリエント化学工業(株)製]、オイルピンク#312[オリエント化学工業(株)製]、オイルレッド5B[オリエント化学工業(株)製]、オイルスカーレット#308[オリエント化学工業(株)製]、オイルレッドOG[オリエント化学工業(株)製]、オイルグリーン#502[オリエント化学工業(株)製]、オイルグリーン#502[オリエント化学工業(株)製]、スピロンレッドBEHスペシャル[保土ケ谷化学工業(株)製]、m-クレゾールパープル、クレゾールレッド、ローダミンB、ローダミン G、スルホローダミンB、オーラミン、4-p-ジエチルアミノフェニルイミノナフトキノン、2-カルボキシアニリノ-4-p-ジエチルアミノフェニルイミノナフトキノン、2-カルボキシステアリルアミノ-4-p-ジエチルアミノフェニルイミノナフトキノン、1-フェニル-3-メチル-4-p-ジエチルアミノフェニルイミノ・5-ピラゾロン、1--ナフチル-4-p-ジエチルアミノフェニルイミノ・5-ピラゾロン、1--ナフチル-4-p-ジエチルアミノフェニルイミノ・5-ピラゾロン、1--ナフチル-4-p-ジエチルアミルイミノ-5-ピラゾロン等の染料やp,p',p"-ヘキサメチルトリアミノトリフェニルメタン(ロイコクリスタルバイオレット)、Pergascript Blue SRB(チバガイギー社製)等のロイコ染料が挙げられる。

## [0146]

上記の他に、感熱紙や感圧紙用の素材として知られているロイコ染料も好適なものとし て挙げられる。具体例としては、クリスタルバイオレットラクトン、マラカイトグリーン ラクトン、ベンゾイルロイコメチレンブルー、 2 - ( N - フェニル - N - メチルアミノ) - 6 - (N - p - トリル - N - エチル)アミノ - フルオラン、2 - アニリノ - 3 - メチル - 6 - (N-エチル-p-トルイジノ)フルオラン、3,6-ジメトキシフルオラン、3 - (N, N-ジエチルアミノ) - 5 - メチル - 7 - (N, N-ジベンジルアミノ) - フル オラン、3-(N-シクロヘキシル-N-メチルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフ ルオラン、 3 - (N, N-ジエチルアミノ) - 6 - メチル - 7 - アニリノフルオラン、 3 - ( N , N - ジエチルアミノ ) - 6 - メチル - 7 - キシリジノフルオラン、 3 - ( N , N - ジエチルアミノ) - 6 - メチルー 7 - クロロフルオラン、 3 - ( N , N - ジエチルアミ ノ) - 6 - メトキシ - 7 - アミノフルオラン、 3 - ( N , N - ジエチルアミノ) - 7 - ( 4 - クロロアニリノ)フルオラン、3 - (N, N - ジエチルアミノ) - 7 - クロロフルオ ラン、3-(N,N-ジエチルアミノ)-7-ベンジルアミノフルオラン、3-(N,N - ジエチルアミノ) - 7 , 8 - ベンゾフロオラン、3 - ( N , N - ジブチルアミノ) - 6 - メチル - 7 - アニリノフルオラン、3 - (N, N - ジプチルアミノ) - 6 - メチル - 7 - キシリジノフルオラン、3 - ピペリジノ - 6 - メチル - 7 - アニリノフルオラン、3 -ピロリジノ・6 - メチル・7 - アニリノフルオラン、3 , 3 - ビス(1 - エチル・2 - メ チルインドール - 3 - イル) フタリド、3 , 3 - ビス(1 - n - ブチル - 2 - メチルイン ドール - 3 - イル) フタリド、3,3 - ビス(p - ジメチルアミノフェニル) - 6 - ジメ チルアミノフタリド、3-(4-ジエチルアミノ-2-エトキシフェニル)-3-(1-エチル・2・メチルインドール・3・イル)・4・ザフタリド、3・(4・ジエチルアミ ノフェニル) - 3 - ( 1 - エチル - 2 - メチルインドール - 3 - イル)フタリド、などが 挙げられる。

## [0147]

酸またはラジカルによって変色する染料の好適な添加量は、画像記録層固形分に対して 0.01~10質量%の割合である。

## [0148]

## < 5 > 重合禁止剤

本発明の画像記録層には、画像記録層の製造中または保存中において(C)重合性化合物の不要な熱重合を防止するために、少量の熱重合防止剤を添加するのが好ましい。

熱重合防止剤としては、例えば、ハイドロキノン、p-メトキシフェノール、ジ-t-ブチル-p-クレゾール、ピロガロール、t-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-t-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)、N-ニトロソ-N-フェニルヒドロキシルアミンアルミニウム塩が好適に挙げられる。熱重合防止剤の添加量は、画像記録層の全固形分

に対して、約0.01~約5質量%であるのが好ましい。

## [0149]

### < 6 > 高級脂肪酸誘導体等

本発明の画像記録層には、酸素による重合阻害を防止するために、ベヘン酸やベヘン酸 アミドのような高級脂肪酸誘導体等を添加して、塗布後の乾燥の過程で画像記録層の表面 に偏在させてもよい。高級脂肪酸誘導体の添加量は、画像記録層の全固形分に対して、約 0.1~約10質量%であるのが好ましい。

(39)

### [0150]

## < 7 > 可塑剤

本発明の画像記録層は、機上現像性を向上させるために、可塑剤を含有してもよい。可塑剤としては、例えば、ジメチルフタレート、ジエチルフタレート、ジブチルフタレート、ジブチルフタレート、ジブチルフタレート、ジラリルフタレート、ジアリルフタレート、ブチルベンジルフタレート、ジラリルフタレート、ブチルベンジルフタレート、ジアリルフタレート、ブチルベンジルフタレート、ジアリルフタレート、メチルフタリルエチルグリコレート、ブチルフタリルエチルグリコレート、メチルフタリルエチルグリコレート、ブチルフタリルブチルグリコレート、トリエチレングリコールジカプリル酸エステル等のブリコールエステル類;トリクレジルホスフェート、トリフェニルホスフェート等のリン酸エステル類;ジイソブチルアジペート、ジブチルマレエート等の脂肪族二塩基酸エステル類;ポリグリシジルメタクリレート、クエン酸トリエチル、グリセリントリアセチルエステル、ラウリン酸ブチル等が好適に挙げられる。

可塑剤の含有量は、画像記録層の全固形分に対して、約30質量%以下であるのが好ましい。

#### [0151]

#### < 8 > 無機微粒子

本発明の画像記録層は、硬化皮膜強度向上および機上現像性向上のために、無機微粒子を含有してもよい。

無機微粒子としては、例えば、シリカ、アルミナ、酸化マグネシウム、酸化チタン、炭酸マグネシウム、アルギン酸カルシウムまたはこれらの混合物が好適に挙げられる。これらは皮膜の強化、表面粗面化による界面接着性の強化等に用いることができる。

無機微粒子は、平均粒径が 5 n m ~ 1 0  $\mu$  m であるのが好ましく、 0 . 5  $\mu$  m ~ 3  $\mu$  m であるのがより好ましい。上記範囲であると、画像記録層中に安定に分散して、画像記録層の膜強度を十分に保持し、印刷時の汚れを生じにくい親水性に優れる非画像部を形成することができる。

上述したような無機微粒子は、コロイダルシリカ分散物等の市販品として容易に入手することができる。

無機微粒子の含有量は、画像記録層の全固形分に対して、40質量%以下であるのが好ましく、30質量%以下であるのがより好ましい。

## [0152]

#### < 9 > 低分子親水性化合物

本発明の画像記録層は、機上現像性向上のため、親水性低分子化合物を含有してもよい。親水性低分子化合物としては、例えば、水溶性有機化合物としては、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ドリプロピレングリコール等のグリコール類およびそのエーテルまたはエステル誘導体類、グリセリン、ペンタエリスリトール等のポリヒドロキシ類、トリエタノールアミン、ジエタノールアミンモノエタノールアミン等の有機アミン類およびその塩、アルキルスルホン酸、トルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸等の有機スルホン酸類およびその塩、アルキルスルファミン酸等の有機スルファミン酸類およびその塩、アルキル流酸、アルキルエーテル硫酸等の有機硫酸類およびその塩、フェニルホスホン酸等の有機ホスホン酸類およびその塩、酒石酸、シュウ酸、クエン酸、リンゴ酸、乳酸、グルコン

10

20

30

40

20

30

50

酸、アミノ酸類等の有機カルボン酸類およびその塩等が挙げられる。

## [0153]

これらの中でも有機スルホン酸、有機スルファミン酸や有機硫酸のナトリウム塩やリチウム塩が好ましく使用される。これらの化合物を画像記録層に含有することにより、耐刷性を低下させることなく機上現像性を向上させることが可能になる。

## [0154]

有機スルホン酸塩の具体的な化合物としては、ノルマルブチルスルホン酸ナトリウム、 イソブチルスルホン酸ナトリウム、sec‐ブチルスルホン酸ナトリウム、tert‐ブ チルスルホン酸ナトリウム、ノルマルペンチルスルホン酸ナトリウム、1-エチルプロピ ルスルホン酸ナトリウム、ノルマルヘキシルスルホン酸ナトリウム、1、2-ジメチルプ ロピルスルホン酸ナトリウム、2・エチルブチルスルホン酸ナトリウム、シクロヘキシル スルホン酸ナトリウム、ノルマルヘプチルスルホン酸ナトリウム、ノルマルオクチルスル ホン酸ナトリウム、tert‐オクチルスルホン酸ナトリウム、ノルマルノニルスルホン 酸ナトリウム、アリルスルホン酸ナトリウム、2-メチルアリルスルホン酸ナトリウム、 ベンゼンスルホン酸ナトリウム、p-トルエンスルホン酸ナトリウム、p-ヒドロキシベ ンゼンスルホン酸ナトリウム、 p - スチレンスルホン酸ナトリウム、イソフタル酸ジメチ ル・5・スルホン酸ナトリウム、1,3・ベンゼンジスルホン酸ジナトリウム、1,3, 5 - ベンゼントリスルホン酸トリナトリウム、 p - クロロベンゼンスルホン酸ナトリウム 、3,4-ジクロロベンゼンスルホン酸ナトリウム、1-ナフチルスルホン酸ナトリウム 2 - ナフチルスルホン酸ナトリウム、4 - ヒドロキシナフチルスルホン酸ナトリウム、 1,5-ナフチルジスルホン酸ジナトリウム、2,6-ナフチルジスルホン酸ジナトリウ ム、1,3,6-ナフチルトリスルホン酸トリナトリウム、およびこれらのリチウム塩交 換体などが挙げられる。

#### [ 0 1 5 5 ]

有機スルファミン酸塩の具体的な化合物としては、ノルマルブチルスルファミン酸ナトリウム、イソブチルスルファミン酸ナトリウム、tert‐ブチルスルファミン酸ナトリウム、ノルマルペンチルスルファミン酸ナトリウム、1‐エチルプロピルスルファミン酸ナトリウム、ノルマルヘキシルスルファミン酸ナトリウム、1、2‐ジメチルプロピルスルファミン酸ナトリウム、2‐エチルブチルスルファミン酸ナトリウム、シクロヘキシルスルファミン酸ナトリウム、およびこれらのリチウム塩交換体などが挙げられる。

### [0156]

これらの化合物は疎水性部分の構造が小さくて界面活性作用がほとんどなく、長鎖アルキルスルホン酸塩や長鎖アルキルベンゼンスルホン酸塩などが良好に用いられる前述の界面活性剤とは明確に区別される。

## [0157]

有機硫酸塩としては特に下記一般式(2)で示される化合物が好ましく使用される。

### [0158]

### 【化23】

$$R O O SO_3 X^+$$
 (2)

## [0159]

上記一般式(2)中、Rは、置換もしくは無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基または複素環基を表し、mは1~4の整数を表し、Xはナトリウム、カリウムまたはリチウムを表す。

### [0160]

Rは、好ましくは、置換もしくは無置換の、直鎖状、分岐状または環状の炭素数 1 ~ 1 2 のアルキル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルケニル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルキニル基、炭素数 2 0 以下のアリール基が挙げられる。置換基としては、直鎖状、分岐状または環状の炭素数 1 ~ 1 2 のアルキル基、炭素数 1 ~ 1 2 のアルキニ

ル基、ハロゲン原子、炭素数20以下のアリール基が挙げられる。

## [0161]

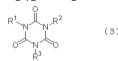
一般式(2)で表される化合物の好ましい例としては、オキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸ナトリウム、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸ナトリウム、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸カリウム、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸ナトリウム、テトラオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸ナトリウム、ジオキシエチレンオクチルエーテル硫酸ナトリウム、ジオキシエチレンラウリルエーテル硫酸ナトリウム等が挙げられる。最も好ましい化合物としては、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸ナトリウム、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸カリウム、ジオキシエチレン・2・エチルへキシルエーテル硫酸リチウムが挙げられる。

#### [0162]

低分子化合物として、上記の化合物以外に下記一般式(3)で表される特定イソシアヌル酸骨格化合物も好ましく用いることができる。

### [0163]

## 【化24】



### [0164]

上記一般式(3)において、R $^1$ ~R $^3$ のうちの少なくとも1つは - (CH $_2$ CH $_2$ O) $_n$ -R $^4$ 基であり、R $^4$ は水素原子、または炭素数が1~4のアルキル基を表し、nは1~20の整数である。また、残りのR $^1$ ~R $^3$ は、それぞれ独立に、水素原子、炭素数が1~4のアルキル基、およびR $^5$ -COOHからなる群より選ばれた基であり、R $^5$ は炭素数が1~6のアルキレン基を表す。

## [0165]

本発明に用いられる特定イソシアヌル酸骨格化合物は、機上現像効率の観点で、R $^1$ ~R $^3$ のうち2つ以上が - (CH $_2$ CH $_2$ O) $_n$  - R $^4$ 基であることが好ましく、3つ全でが - (CH $_2$ CH $_2$ O) $_n$  - R $^4$ 基であるものが特に好ましい。

また、前記 R  $^4$  が炭素数 1  $^4$  のアルキル基である場合、該アルキル基としては、メチル基、エチル基、n - プロピル基、イソプロピル基、n - ブチル基、イソブチル基、 t e r t - ブチル基が挙げられる。

また、- (CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>n</sub>-R<sup>4</sup>基においては、機上現像性の観点から、n=1~10の整数であることが好ましく、1~3の整数であることがより好ましく、さらに、R<sup>4</sup>については、水素原子またはメチル基であるものが好ましく、水素原子であるものが特に好ましい。

## [0166]

前記 R  $^1$  ~ R  $^3$  が炭素数 1 ~ 4 のアルキル基である場合、該アルキル基としては、メチル基、エチル基、 n - プロピル基、イソプロピル基、 n - ブチル基、イソブチル基、 t e r t - ブチル基が挙げられ、中でも、メチル基、エチル基が好ましい。

また、前記 R  $^1$  ~ R  $^3$  が - R  $^5$  - C O O H の場合、 - C  $_2$  H  $_4$  C O O H が好ましい例として挙げられる。

( $CH_2CH_2O$ )<sub>n</sub> -  $R^4$  基以外の残りの  $R^1$  ~  $R^3$  は、水素原子、またはメチル基が好ましく、水素原子が特に好ましい。

### [0167]

本発明に用いられる特定イソシアヌル酸骨格化合物の具体例としては、例えば、以下に示す構造式(D-1)~(D-10)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。

## [0168]

10

20

30

40

## 【化25】

#### [0169]

これらの中でも、機上現像促進と耐刷性のバランスが特に優れることから、構造式(D 40 - 1)のトリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレートが特に好ましい。

## [0170]

これら低分子親水性化合物の画像記録層への添加量は、画像記録層全固形分量の0.5 質量%以上20質量%以下であることが好ましい。より好ましくは1質量%以上10質量%以下であり、さらに好ましくは2質量%以上8質量%以下である。この範囲で良好な機上現像性と耐刷性が得られる。

これらの化合物は単独で用いてもよく、2種以上を混合して用いてもよい。

## [0171]

## < 1 0 > 感脂化剤

後述の保護層に無機質層状化合物を含有させる場合は、着肉性を向上させるために、ホ

スホニウム化合物を併用することが好ましい。ホスホニウム化合物は無機質層状化合物の表面被覆剤(感脂化剤)として機能し、無機質層状化合物による印刷途中の着肉性低下を防止する。

好ましいホスホニウム化合物の例としては以下の一般式(4)または一般式(5)で表される化合物を挙げることができる。より好ましいホスホニウム化合物としては、一般式(4)で表される化合物が挙げられる。

#### [0172]

## 【化26】

$$Ar_{2} \xrightarrow{\uparrow^{+}} L \xrightarrow{\uparrow^{+}} Ar_{5} \quad (4) \qquad R_{2} \xrightarrow{\downarrow^{+}} R_{4} \quad (5)$$

$$R_{3} \xrightarrow{m \times^{(1)}} R_{4} \quad (5)$$

## [0173]

式(4)中、Ar<sub>1</sub>~Ar<sub>6</sub>は、各々独立にアリール基または複素環基を表し、Lは2価の連結基を表し、 $X^n$  はn価のカウンターアニオンを表し、nは1~3の整数を表し、mはn x m = 2を満たす数を表す。

### [0174]

ここでアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、トリル基、キシリル基、フルオロフェニル基、クロロフェニル基、ブロモフェニル基、メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、ジメトキシフェニル基、ジメチルアミノフェニル基などが好適なものとして挙げられる。複素環基としては、ピリジル基、キノリル基、ピリミジニル基、チエニル基、フリル基などが挙げられる。 L は炭素数が 6 ~ 1 5 の連結基中であることが好ましく、より好ましくは、炭素数 6 ~ 1 2 の連結基である。

## [0175]

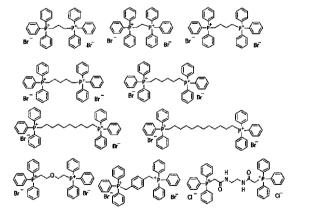
 $X^n$  の好ましいものとしては、Cl 、Br 、I などのハロゲンアニオン、スルホン酸アニオン、カルボン酸アニオン、硫酸エステルアニオン、 $PF_6$  、 $BF_4$  、過塩素酸アニオンなどが挙げられる。中でも、Cl 、Br 、I などのハロゲンアニオン、スルホン酸アニオン、カルボン酸アニオンが特に好ましい。

## [0176]

一般式(4)で表されるホスホニウム化合物の具体例を以下に示す。

## [0177]

## 【化27】



[0178]

10

20

30

50

### 【化28】

## [0180]

上記一般式(5)において、 $R_1 \sim R_4$ は、それぞれ独立に、置換基を有してもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリール基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、複素環基または水素原子を表す。 $R_1 \sim R_4$ の少なくとも 2 つが結合して環を形成してもよい。 $X^-$  はカウンターアニオンを示す。

ここで、 $R_1 \sim R_4$ がアルキル基、アルコキシ基またはアルキルチオ基であるときの炭素数は通常  $1 \sim 2$  0、アルケニル基またはアルキニル基であるときの炭素数は通常  $2 \sim 1$  5、シクロアルキル基であるときの炭素数は通常  $3 \sim 8$  であり、アリール基としてはフェニル基、ナフチル基等が、アリールオキシ基としてはフェノキシ基、ナフチルオキシ基等が、アリールチオ基としてはフェニルチオ基等が、複素環基としてはフリル基、チェニル基等が、それぞれ挙げられる。また、これらの有してもよい置換基としては、例えば、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アルコキシカルボニル基、アシル基、アルキルチオ基、アリール基、アリールオキシ基、アリールチオ基、スルフィノ基、スルホ基、ホスフィノ基、ホスホリル基、アミノ基、ニトロ基、シアノ基、ヒドロキシル基およびハロゲン原子等が挙げられる。なお、これらの置換基はさらに置換基を有していてもよい。

X の表すアニオンとしては、C 1 、B r 、I などのハロゲン化物イオン、C

20

30

40

 $1O_4$  、  $PF_6$  、  $SO_4$  ・  $^2$  などの無機酸アニオン、有機カルボン酸アニオン、有機スルホン酸アニオンが挙げられる。有機カルボン酸アニオン、有機スルホン酸アニオンの有機基としては、メチル、エチル、プロピル、プチル、フェニル、メトキシフェニル、ナフチル、フルオロフェニル、ジフルオロフェニル、ペンタフルオロフェニル、チエニル、ピロリル等が挙げられる。これらの中で、C1 、 Br 、 T 、  $C1O_4$  、  $PF_6$  等が好ましい。一般式(5)で表されるホスホニウム化合物の具体例を以下に示す。

#### [0181]

## 【化30】

### [0182]

本発明に好適の用いられる感脂化剤として、上記ホスホニウム化合物の他に、次の含窒素低分子化合物が挙げられる。好ましい含窒素低分子化合物としては下記一般式(I)の構造を有す化合物が挙げられる。

## [0183]

## 【化31】

## [0184]

式中、 $R^1 \sim R^4$ は、それぞれ独立に置換または無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリール基、アラルキル基、複素環基または水素原子を表す。 $R^1 \sim R^4$ の少なくとも 2 つが結合して環を形成してもよい。 X はアニオンであり、 $PF_6$  、 $BF_4$  、またはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリール基、アラルキル基ならびに複素環基から選ばれる置換基を有する有機スルホン酸アニオンを示す。

## [0185]

すなわち本発明に用いられる含窒素低分子化合物としては、R<sup>1</sup>~R<sup>4</sup>の少なくとも1つが水素原子であるアミン塩類、およびR<sup>1</sup>~R<sup>4</sup>がいずれも水素原子でない第4級アンモニウム塩類が挙げられる。また下記一般式(II)で示されるイミダゾリニウム塩類、下記一般式(III)で示されるベンゾイミダゾリニウム塩類、下記一般式(IV)で示されるピリジニウム塩類、下記一般式(V)で示されるキノリニウム塩類の構造でもよい。

### [0186]

## 【化32】

$$\begin{array}{c}
R_5 \\
N \\
+N \\
R_6 \\
N
\end{array}$$

$$X^{-} \quad (II)$$

## [0187]

上記式中、R $^5$ とR $^6$ は、置換または無置換の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、アルコキシ基、アリール基、アラルキル基、複素環基または水素原子を表す。 X $^-$ はアニオンであり、前記一般式(I)の X $^-$ と同義である。

## [0188]

これらの中でも、第4級アンモニウム塩類、およびピリジニウム塩類が好ましく用いられる。以下に、それらの具体例を示す。

## [0189]

20

30

40

# 【化33】 |-|-| PF<sub>0</sub> (A-1)

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow_{+} \\
 & \downarrow_{\text{PF}_{6}^{-}}
\end{array} (A-11)$$

$$\begin{array}{ccc}
 & \downarrow_{+} \\
 & \downarrow_{-} \\$$

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow_{+} \\
 & \downarrow_{-} \\$$

$$CH_2$$
- $N$ + (A-13)

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\$$

$$N^+$$
 (A-6)

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \\ \\ \\ \\$$

$$-N^{+} \longrightarrow (A-9)$$

$$\begin{array}{c|c} & & \\ & &$$

$$- \bigvee_{l}^{+} - So_{3}^{-}$$
 (A-10)

## [0190]

画像記録層への上記ホスホニウム化合物または含窒素低分子化合物の添加量は、画像記録層固形分の0.01~20質量%が好ましく、0.05~10質量%がさらに好ましく、0.1~5質量%が最も好ましい。これらの範囲内で印刷途中の良好なインキ着肉性が得られる。

## [0191]

本発明に用いられる感脂化剤としては、さらに下記のアンモニウム基含有ポリマーも好適なものとして挙げられる。アンモニウム基含有ポリマーは、その構造中にアンモニウム基を有すれば如何なるものでもよいが、繰り返し単位として下記一般式(VI)および一般式(VII)の構造を含むポリマーであることが好ましい。

## [0192]

## 【化34】

## 一般式(VI)

一般式(VII)

## [0193]

(式中、R  $^{1}$   $^{1}$  および R  $^{1}$   $^{2}$  は、それぞれ独立に水素原子またはメチル基を表す。 R  $^{2}$  は 置換基を有してもよいアルキレン基、および置換基を有してもよいアルキレンオキシ基などの二価の連結基を表し、 R  $^{3}$   $^{1}$  、 R  $^{3}$   $^{2}$  および R  $^{3}$   $^{3}$  は、それぞれ独立に炭素数 1 ~ 1 0 のアルキル基またはアラルキル基を表す。 X  $^{-1}$  は、 F  $^{-1}$  、 C 1  $^{-1}$  、 B r  $^{-1}$  、 I  $^{-1}$  、 置換基を有してもよいベンゼンスルホン酸アニオン、メチル硫酸アニオン、エチル硫酸アニオン、プロピル硫酸アニオン、分岐してもよいブチル硫酸アニオン、分岐してもよいアミル硫酸アニオン、 P F  $_{6}$   $^{-1}$  、 B F  $_{4}$   $^{-1}$  、 B ( C  $_{6}$  F  $_{5}$  )  $_{4}$   $^{-1}$  などの有機または無機のアニオンを表す。 R  $^{4}$  は炭素数 1 ~ 2 1 のアルキル基、アラルキル基、アリール基、 - ( C  $_{2}$  H  $_{4}$  O )  $_{n}$  - R  $^{5}$  、または(C  $_{3}$  H  $_{6}$  O )  $_{n}$  - R  $^{5}$  を表し、 R  $^{5}$  は水素原子、メチル基またはエチル基を表す。 n は 1 または 2 を表す。 )

#### [0194]

上記アンモニウム塩含有ポリマーは、一般式(VI)および一般式(VII)で表される構造単位を、それぞれ少なくとも 1 種含有するが、どちらかが 2 種以上であってもよいし、両方が 2 種以上であってもよい。両構造単位の比率は限定されないが、特に好ましくは、5 : 9 5 ~ 8 0 : 2 0 である。また、このポリマーは、本発明の効果を確保できる範囲内で、他の共重合成分を含有してもよい。

### [0195]

上記アンモニウム塩含有ポリマーは、下記の測定方法で求められる還元比粘度(単位: c S t / g / m l ) の値で、 5 ~ 1 2 0 の範囲のものが好ましく、 1 0 ~ 1 1 0 の範囲のものがより好ましく、 1 5 ~ 1 0 0 の範囲のものが特に好ましい。

## [0196]

<還元比粘度の測定方法>

30質量%ポリマー溶液3.3g(固形分として1g)を、20mlのメスフラスコに秤量し、N-メチルピロリドンでメスアップする。この溶液をウベローデ還元粘度管(粘度計定数=0.010cSt/s)に入れ、30 にて流れおちる時間を測定し、計算(「動粘度」=「粘度計定数」×「液体が細管を通る時間(秒)」)を用いて定法により算出する。

## [0197]

アンモニウム塩含有ポリマーの含有量は、画像記録層の全固形分に対して 0 . 0 0 0 5 質量% ~ 3 0 . 0 質量%が好ましく、 0 . 0 0 1 質量% ~ 2 0 . 0 質量%がより好ましく、 0 . 0 0 2 質量% ~ 1 5 . 0 質量%が最も好ましい。この範囲で、良好な着肉性が得られる。

以下に、アンモニウム塩含有ポリマーの具体例を示す。

## [0198]

10

20

30

20

## 【化35】

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{Me} \\
 & \text{CH}_{2} \stackrel{\text{Me}}{\longleftarrow} \\
 & \text{O} \stackrel{\text{Me}}{\longrightarrow} \\
 & \text{CH}_{3} O S O_{3} \stackrel{\Theta}{\longrightarrow} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & \text{Me} \\
 & \text{CH}_{2} \stackrel{\text{Me}}{\longleftarrow} \\
 & \text{O} \stackrel{\text{Me}}{\longrightarrow} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & \text{CH}_{2} \stackrel{\text{Me}}{\longrightarrow} \\
 & \text{O} \stackrel{\text{Me}}{\longrightarrow} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & \text{CH}_{3} O S O_{3} \stackrel{\Theta}{\longrightarrow} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & \text{O} \stackrel{\text{Me}}{\longrightarrow} \\
\end{array}$$

[0199]

20

30

40

# 【化36】

[0200]

## 【化37】

## [0201]

本感脂化剤は、画像記録層だけではなく保護層に添加することもできる。

## [0202]

## <画像記録層の形成>

本発明の画像記録層は、必要な上記各成分を溶剤に分散または溶解して塗布液を調製し、塗布される。ここで使用する溶剤としては、エチレンジクロライド、シクロヘキサノン、メチルエチルケトン、メタノール、エタノール、プロパノール、エチレングリコールモノメチルエーテル、1・メトキシ・2・プロパノール、2・メトキシエチルアセテート、1・メトキシ・2・プロピルアセテート、ジメトキシエタン、乳酸メチル、乳酸エチル、

N , N - ジメチルアセトアミド、N , N - ジメチルホルムアミド、テトラメチルウレア、N - メチルピロリドン、ジメチルスルホキシド、スルホラン、 - ブチルラクトン、トルエン、水等を挙げることができるが、これに限定されるものではない。これらの溶剤は、単独または混合して使用される。塗布液の固形分濃度は、好ましくは 1 ~ 5 0 質量 % である。

#### [0203]

本発明の画像記録層は、同一または異なる上記各成分を同一または異なる溶剤に分散または溶解した塗布液を複数調製し、複数回の塗布、乾燥を繰り返して形成することも可能である。

#### [0204]

また塗布、乾燥後に得られる支持体上の画像記録層塗布量(固形分)は、用途によって 異なるが、一般的に 0 . 3 ~ 3 . 0 g / m²が好ましい。この範囲で、良好な感度と画像 記録層の良好な皮膜特性が得られる。塗布する方法としては、種々の方法を用いることが できる。例えば、バーコーター塗布、回転塗布、スプレー塗布、カーテン塗布、ディップ 塗布、エアナイフ塗布、ブレード塗布、ロール塗布等が挙げられる。

#### [0205]

### (保護層)

本発明の平版印刷版原版には、画像記録層の上に保護層(オーバーコート層)を設けることが好ましい。保護層は酸素遮断によって画像形成阻害反応を抑制する機能の他、画像記録層での傷の発生防止、高照度レーザー露光時のアブレーション防止などの機能も有する。以下では、本発明の保護層の構成成分等について説明する。

#### [0206]

通常、平版印刷版の露光処理は大気中で実施する。露光処理によって生じる画像記録層中での画像形成反応は、大気中に存在する酸素、塩基性物質等の低分子化合物によって阻害され得る。保護層は、この酸素、塩基性物質等の低分子化合物が画像記録層へ混入することを防止し、結果として大気中での画像形成阻害反応を抑制する。従って、保護層に望まれる特性は、酸素等の低分子化合物の透過性を低くすることであり、さらに、露光に用いられる光の透過性が良好で、画像記録層との密着性に優れ、かつ、露光後の機上現像処理工程で容易に除去することができるものである。このような特性を有する保護層については、例えば、米国特許第3,458,311号明細書および特公昭55-49729号公報に記載されている。

## [0207]

保護層に用いられる材料としては、水溶性ポリマー、水不溶性ポリマーのいずれをも適宜選択して使用することができる。具体的には例えば、ポリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリビニルイミダゾール、ポリアクリル酸、ポリアクリルアミド、ポリ酢酸ビニルの部分鹸化物、エチレン・ビニルアルコール共重合体、水溶性セルロース誘導体、ゼラチン、デンプン誘導体、アラビアゴム等の水溶性ポリマーや、ポリ塩化ビニリデン、ポリ(メタ)アクリロニトリル、ポリサルホン、ポリ塩化ビニル、ポリエチレン、ポリカーボネート、ポリスチレン、ポリアミド、セロハン等のポリマー等が挙げられる。これらは、必要に応じて2種以上を併用して用いることもできる

## [0208]

上記材料中で比較的有用な素材としては、結晶性に優れる水溶性高分子化合物が挙げられる。具体的には、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリビニルイミダゾール、ポリアクリル酸等の水溶性アクリル樹脂、ゼラチン、アラビアゴム等が好適であり、中でも、水を溶媒として塗布可能であり、かつ、印刷時における湿し水により容易に除去されるという観点から、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、ポリビニルイミダゾールが好ましい。その中でも、ポリビニルアルコール(PVA)は、酸素遮断性、現像除去性等の基本的な特性に対して最も良好な結果を与える。

## [0209]

50

40

10

20

20

30

40

50

保護層に用い得るポリビニルアルコールは、必要な水溶性を有する実質的量の未置換ビニルアルコール単位を含有するかぎり、一部がエステル、エーテル、およびアセタールで置換されていてもよい。また、同様に一部が他の共重合成分を含有していてもよい。例えば、カルボキシル基、スルホ基等のアニオンで変性されたアニオン変性部位、アミノ基、アンモニウム基等のカチオンで変性されたカチオン変性部位、シラノール変性部位、チオール変性部位等種々の親水性変性部位をランダムに有す各種重合度のポリビニルアルコール、前記のアニオン変性部位、前記のカチオン変性部位、シラノール変性部位、チオール変性部位、さらにはアルコキシル変性部位、スルフィド変性部位、ビニルアルコールと各種有機酸とのエステル変性部位、前記アニオン変性部位とアルコール類等とのエステル変性部位、エポキシ変性部位等種々の変性部位をポリマー鎖末端に有す各種重合度のポリビニルアルコール等も好ましく用いられる。

[0210]

これら変性ポリビニルアルコールは 7 1 ~ 1 0 0 モル%加水分解された重合度 3 0 0 ~ 2 4 0 0 の範囲の化合物が好適に挙げられる。具体的には、株式会社クラレ製の P V A - 1 0 5 , P V A - 1 1 0 , P V A - 1 1 7 , P V A - 1 1 7 H , P V A - 1 2 0 , P V A - 1 2 4 H , P V A - C S T , P V A - H C , P V A - 2 0 3 , P V A - 2 0 4 , P V A - 2 0 5 , P V A - 2 1 0 , P V A - 2 1 7 , P V A - 2 2 0 E , P V A - 2 2 4 E , P V A - 4 0 5 , P V A - 4 2 0 , P V A - 6 1 3 , L - 8 等が挙げられる。

また、変性ポリビニルアルコールとしては、いずれも(株)クラレ製の、アニオン変性部位を有す K L - 3 1 8、 K L - 1 1 8、 K M - 6 1 8、 K M - 1 1 8、 S K - 5 1 0 2、カチオン変性部位を有す C - 3 1 8、 C - 1 1 8、 C M - 3 1 8、 末端チオール変性部位を有す M - 2 0 5、 M - 1 1 5、末端スルフィド変性部位を有す M P - 1 0 3、 M P - 2 0 3、 M P - 1 0 2、 M P - 2 0 2、高級脂肪酸とのエステル変性部位を末端に有す H L - 1 2 E、 H L - 1 2 0 3、 その他反応性シラン変性部位を有す R - 1 1 3 0、 R - 2 1 0 5、 R - 2 1 3 0 等が挙げられる。

[0211]

また保護層には無機質の層状化合物を含有することが好ましい。層状化合物とは薄い平板状の形状を有する粒子であり、例えば、下記一般式

A (B,C)<sub>2-5</sub>D<sub>4</sub>O<sub>10</sub>(OH,F,O)<sub>2</sub>

〔ただし、AはLi,K,Na,Ca,Mg,有機カチオンの何れか、BおよびCはFe(II),Fe(III),Mn,Al,Mg,Vの何れかであり、DはSiまたはAlである。〕で表される天然雲母、合成雲母等の雲母群、式3MgO・4SiO・ $H_2$ Oで表されるタルク、テニオライト、モンモリロナイト、サポナイト、ヘクトライト、リン酸ジルコニウムなどが挙げられる。

上記天然雲母としては白雲母、ソーダ雲母、金雲母、黒雲母および鱗雲母が挙げられる。また、合成雲母としては、フッ素金雲母 K M g  $_3$  ( A l S i  $_3$  O  $_1$   $_0$  ) F  $_2$  、カリ四ケイ素雲母 K M g  $_2$  、 $_5$  S i  $_4$  O  $_1$   $_0$  ) F  $_2$  等の非膨潤性雲母、および N a テトラシリリックマイカ N a M g  $_2$  、 $_5$  ( S i  $_4$  O  $_1$   $_0$  ) F  $_2$  、 N a または L i テニオライト ( N a , L i ) M g  $_2$  L i ( S i  $_4$  O  $_1$   $_0$  ) F  $_2$  、モンモリロナイト系の N a または L i へクトライト ( N a , L i ) 1 / 8 M g  $_2$  / 5 L i  $_1$  / 8 ( S i  $_4$  O  $_1$   $_0$  ) F  $_2$  等の膨潤性雲母等が挙げられる。また合成スメクタイトも有用である。

[0212]

上記の層状化合物の中でも、合成の層状化合物であるフッ素系の膨潤性雲母が特に有用である。すなわち、雲母、モンモリロナイト、サポナイト、ヘクトライト、ベントナイト等の膨潤性粘土鉱物類等は、 $10\sim15$  程度の厚さの単位結晶格子層からなる積層構造を有し、格子内金属原子置換が他の粘土鉱物より著しく大きい。その結果、格子層は正電荷不足を生じ、それを補償するために層間に $Li^+$ 、 $Na^+$ 、 $Ca^{2^+}$ 、 $Mg^{2^+}$ 、アミン塩、第4級アンモニウム塩、ホスホニウム塩およびスルホニウム塩等の有機カチオンの

陽イオンを吸着している。これらの層状化合物は水により膨潤する。その状態でシェアーをかけると容易に劈開し、水中で安定したゾルを形成する。ベントナイトおよび膨潤性合成雲母はこの傾向が強い。

### [0213]

層状化合物の形状としては、拡散制御の観点からは、厚さは薄ければ薄いほどよく、平面サイズは塗布面の平滑性や活性光線の透過性を阻害しない限りにおいて大きいほどよい。従って、アスペクト比は20以上であり、好ましくは100以上、特に好ましくは20以上である。なお、アスペクト比は粒子の長径に対する厚さの比であり、たとえば、粒子の顕微鏡写真による投影図から測定することができる。アスペクト比が大きい程、得られる効果が大きい。

層状化合物の粒子径は、その平均長径が $0.3\sim20\mu$ m、好ましくは $0.5\sim10\mu$ m、特に好ましくは $1\sim5\mu$ mである。粒子径が $0.3\mu$ mよりも小さいと酸素や水分の透過の抑制が不十分であり、効果を十分に発揮できない。また $20\mu$ mよりも大きいと塗布液中での分散安定性が不十分であり、安定的な塗布を行うことができない問題が生じる。また、該粒子の平均の厚さは、 $0.1\mu$ m以下、好ましくは、 $0.05\mu$ m以下、特に好ましくは、 $0.01\mu$ m以下である。例えば、無機質の層状化合物のうち、代表的化合物である膨潤性合成雲母のサイズは厚さが $1\sim50$ nm、面サイズが $1\sim20\mu$ m程度である。

### [0214]

このようにアスペクト比が大きい無機質の層状化合物の粒子を保護層に含有させると、 塗膜強度が向上し、また、酸素や水分の透過を効果的に防止しうるため、変形などによる 保護層の劣化を防止し、高湿条件下において長期間保存しても、湿度の変化による平版印 刷版原版における画像形成性の低下もなく保存安定性に優れる。

#### [0215]

次に、層状化合物を保護層に用いる場合の一般的な分散方法の例について述べる。まず、水100質量部に先に層状化合物の好ましいものとして挙げた膨潤性の層状化合物を5~10質量部添加し、充分水になじませ、膨潤させた後、分散機にかけて分散する。ここで用いる分散機としては、機械的に直接力を加えて分散する各種ミル、大きな剪断力をする高速攪拌型分散機、高強度の超音波エネルギーを与える分散機等が挙げられる。具体的には、ボールミル、サンドグラインダーミル、ビスコミル、コロイドミル、ホモジナイザー、ティゾルバー、ポリトロン、ホモミキサー、ホモブレンダー、ケディミル、ジェットアジター、毛細管式乳化装置、液体サイレン、電磁歪式超音波発生機、ポールマン笛を有する乳化装置等が挙げられる。上記の方法で分散した無機質層状化合物の5~10質量%の分散物は高粘度あるいはゲル状であり、保存安定性は極めて良好である。この分散物を用いて保護層塗布液を調製する際には、水で希釈し、充分攪拌した後、バインダー溶液と配合して調製するのが好ましい。

## [0216]

保護層中の無機質層状化合物の含有量は、保護層に使用されるバインダーの量に対し、 質量比で 5 / 1 ~ 1 / 1 0 0 であることが好ましい。複数種の無機質の層状化合物を併用 した場合でも、これら無機質の層状化合物の合計量が上記の質量比であることが好ましい

#### [0217]

上記無機層状化合物は、保護層だけではなく画像記録層に添加することもできる。無機層状化合物の画像記録層への添加は、耐刷性、重合効率(感度)および経時安定性の向上に有用である。

画像記録層への無機層状化合物の添加量は、画像記録層の固形分に対して 0 . 1 ~ 5 0 質量%が好ましく、 0 . 3 ~ 3 0 質量%がさらに好ましく、 1 ~ 1 0 質量%が最も好ましい。

## [0218]

保護層の他の添加物として、グリセリン、ジプロピレングリコール等を上記水溶性また

10

20

30

40

は水不溶性ポリマーに対して数質量%相当量添加して可撓性を付与することができ、また、アルキル硫酸ナトリウム、アルキルスルホン酸ナトリウム等のアニオン界面活性剤;アルキルアミノカルボン酸塩、アルキルアミノジカルボン酸塩等の両性界面活性剤;ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル等の非イオン界面活性剤を添加することができる。これら活性剤の添加量は上記水溶性または水不溶性ポリマーに対して0.1~100質量%添加することができる。

#### [0219]

また、画像部との密着性を良化させるため、例えば、特開昭49-70702号公報および英国特許出願公開第1303578号明細書には、主にポリビニルアルコールからなる親水性ポリマー中に、アクリル系エマルション、水不溶性ビニルピロリドン・ビニルアセテート共重合体等を20~60質量%混合させ、画像記録層上に積層することにより、十分な接着性が得られることが記載されている。本発明においては、これらの公知の技術をいずれも用いることができる。

## [0220]

さらに、保護層には、他の機能を付与することもできる。例えば、露光に用いられる赤外線の透過性に優れ、かつ、それ以外の波長の光を効率よく吸収しうる、着色剤(例えば、水溶性染料)の添加により、感度低下を引き起こすことなく、セーフライト適性を向上させることができる。

#### [0221]

保護層の形成は、上記保護層成分を溶媒に分散または溶解して調製された保護層塗布液を、画像記録層上に塗布、乾燥して行われる。塗布溶剤はバインダーとの関連において適宜選択することができるが、水溶性ポリマーを用いる場合には、蒸留水、精製水を用いることが好ましい。

この保護層塗布液には、塗布性を向上させためのアニオン界面活性剤、ノニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤、フッ素系界面活性剤や皮膜の物性改良のため水溶性可塑剤などの公知の添加剤を加えることができる。水溶性の可塑剤としては、例えば、プロピオンアミド、シクロヘキサンジオール、グリセリン、ソルビトール等が挙げられる。また、水溶性の(メタ)アクリル系ポリマーを加えることもできる。さらに、この塗布液には、画像記録層との密着性、塗布液の経時安定性を向上するための公知の添加剤を加えてもよい

保護層の塗布方法は、特に制限されるものではなく、米国特許第3,458,311号 明細書または特公昭55-49729号公報に記載されている方法など公知の方法を適用 することができる。具体的には、例えば、保護層は、ブレード塗布法、エアナイフ塗布法、グラビア塗布法、ロールコーティング塗布法、スプレー塗布法、ディップ塗布法、バー塗布法等が挙げられる。

## [0222]

保護層の塗布量としては、乾燥後の塗布量で、 $0.01~10g/m^2$ の範囲であることが好ましく、 $0.02~3g/m^2$ の範囲がより好ましく、最も好ましくは $0.02~1g/m^2$ の範囲である。

### [0223]

## (支持体)

本発明の平版印刷版原版に用いられる支持体は、特に限定されず、寸度的に安定な板状物であればよい。例えば、紙、プラスチック(例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリスチレン等)がラミネートされた紙、金属板(例えば、アルミニウム、亜鉛、銅等)、プラスチックフィルム(例えば、二酢酸セルロース、三酢酸セルロース、プロピオン酸セルロース、酪酸セルロース、酢酸酸セルロース、硝酸セルロース、ポリエチレンテレフタレート、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリプロピレン、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール等)、上述した金属がラミネートされまたは蒸着された紙またはプラスチックフィルム等が挙げられる。好ましい支持体としては、ポリエステルフィルムおよびアルミニウム板が挙げられる。中でも、寸法安定性がよく、比較的安価であるアルミニウム

10

20

30

40

板が好ましい。

## [0224]

アルミニウム板は、純アルミニウム板、アルミニウムを主成分とし、微量の異元素を含む合金板、または、アルミニウムもしくはアルミニウム合金の薄膜にプラスチックがラミネートされているものである。アルミニウム合金に含まれる異元素には、ケイ素、鉄、マンガン、銅、マグネシウム、クロム、亜鉛、ビスマス、ニッケル、チタン等がある。合金中の異元素の含有量は10質量%以下であるのが好ましい。本発明においては、純アルミニウム板が好ましいが、完全に純粋なアルミニウムは精錬技術上製造が困難であるので、わずかに異元素を含有するものでもよい。アルミニウム板は、その組成が特定されるものではなく、公知公用の素材のものを適宜利用することができる。

[0225]

支持体の厚さは $0.1\sim0.6$  mmであるのが好ましく、 $0.15\sim0.4$  mmであるのがより好ましい。

## [0226]

アルミニウム板を使用するに先立ち、粗面化処理、陽極酸化処理等の表面処理を施すのが好ましい。表面処理により、親水性の向上および画像記録層と支持体との密着性の確保が容易になる。アルミニウム板を粗面化処理するに先立ち、所望により、表面の圧延油を除去するための界面活性剤、有機溶剤、アルカリ性水溶液等による脱脂処理が行われる。

### [0227]

アルミニウム板表面の粗面化処理は、種々の方法により行われるが、例えば、機械的粗面化処理、電気化学的粗面化処理(電気化学的に表面を溶解させる粗面化処理)、化学的粗面化処理(化学的に表面を選択溶解させる粗面化処理)が挙げられる。

機械的粗面化処理の方法としては、ボール研磨法、ブラシ研磨法、ブラスト研磨法、バフ研磨法等の公知の方法を用いることができる。また、アルミニウムの圧延段階において凹凸を設けたロールで凹凸形状を転写する転写法も用いることができる。

電気化学的粗面化処理の方法としては、例えば、塩酸、硝酸等の酸を含有する電解液中で交流または直流により行う方法が挙げられる。また、特開昭 5 4 - 6 3 9 0 2 号公報に記載されているような混合酸を用いる方法も挙げられる。

## [0228]

粗面化処理されたアルミニウム板は、必要に応じて、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム等の水溶液を用いてアルカリエッチング処理を施され、さらに、中和処理された後、所望により、耐摩耗性を高めるために陽極酸化処理を施される。

#### [0229]

アルミニウム板の陽極酸化処理に用いられる電解質としては、多孔質酸化皮膜を形成させる種々の電解質の使用が可能である。一般的には、硫酸、塩酸、シュウ酸、クロム酸またはそれらの混酸が用いられる。それらの電解質の濃度は電解質の種類によって適宜決められる。

陽極酸化処理の条件は、用いられる電解質により種々変わるので一概に特定することはできないが、一般的には、電解質濃度  $1\sim8$ 0 質量%溶液、液温  $5\sim7$ 0 、電流密度  $5\sim6$ 0 A / d m 2 、電圧  $1\sim1$ 0 0 V 、電解時間 10 秒  $\sim5$  分であるのが好ましい。形成される陽極酸化皮膜の量は、 10  $\sim5$ 0 g / m 20 であるのがより好ましい。この範囲で、良好な耐刷性と平版印刷版の非画像部の良好な耐傷性が得られる。

## [0230]

本発明で用いられる支持体としては、上記のような表面処理をされ陽極酸化皮膜を有する基板そのままでもよいが、上層との接着性、親水性、汚れ難さ、断熱性などを一層改良するため、必要に応じて、特開2001-253181号公報や特開2001-322365号公報に記載されている陽極酸化皮膜のマイクロポアの拡大処理や封孔処理、および親水性化合物を含有する水溶液に浸漬する表面親水化処理などを適宜選択して行うことができる。もちろん、これら拡大処理、封孔処理はこれらに記載のものに限られたものでは

10

20

40

30

なく従来公知の何れも方法も行うことができる。例えば、封孔処理としては、蒸気封孔の ほかフッ化ジルコン酸の単独処理、フッ化ナトリウムによる処理、塩化リチウムを添加し た蒸気封孔でも可能である。

## [0231]

本発明に用いられる封孔処理は、特に限定されず、従来公知の方法を用いることができるが、中でも、無機フッ素化合物を含有する水溶液による封孔処理、水蒸気による封孔処理および熱水による封孔処理が好ましい。以下にそれぞれ説明する。

## [0232]

< 1 > 無機フッ素化合物を含有する水溶液による封孔処理

無機フッ素化合物を含有する水溶液による封孔処理に用いられる無機フッ素化合物としては、金属フッ化物が好適に挙げられる。

具体的には、例えば、フッ化ナトリウム、フッ化カリウム、フッ化カルシウム、フッ化マグネシウム、フッ化ジルコン酸ナトリウム、フッ化ジルコン酸カリウム、フッ化チタン酸ナトリウム、フッ化チタン酸カリウム、フッ化ジルコン酸、フッ化チタン酸、ヘキサフルオロケイ酸、フッ化ニッケル、フッ化鉄、フッ化リン酸、フッ化リン酸アンモニウムが挙げられる。中でも、フッ化ジルコン酸ナトリウム、フッ化ジルコン酸、フッ化チタン酸が好ましい。

## [0233]

水溶液中の無機フッ素化合物の濃度は、陽極酸化皮膜のマイクロポアの封孔を十分に行う点で、0.01質量%以上であるのが好ましく、0.05質量%以上であるのがより好ましく、また、耐汚れ性の点で、1質量%以下であるのが好ましく、0.5質量%以下であるのがより好ましい。

#### [0234]

無機フッ素化合物を含有する水溶液は、さらに、リン酸塩化合物を含有するのが好ましい。リン酸塩化合物を含有すると、陽極酸化皮膜の表面の親水性が向上するため、機上現像性および耐汚れ性を向上させることができる。

#### [0235]

リン酸塩化合物としては、例えば、アルカリ金属、アルカリ土類金属等の金属のリン酸塩が好適に挙げられる。

具体的には、例えば、リン酸亜鉛、リン酸アルミニウム、リン酸アンモニウム、リン酸水素ニアンモニウム、リン酸ニ水素アンモニウム、リン酸・アンモニウム、リン酸ーカリウム、リン酸・ナトリウム、リン酸水素ニカリウム、リン酸カルシウム、リン酸素アンモニウムナトリウム、リン酸水素マグネシウム、リン酸マグネシウム、リン酸第一鉄、リン酸ニ、リン酸ニ水素ナトリウム、リン酸ナトリウム、リン酸が素ニナトリウム、リン酸ニアンモニウム、リン酸ニ水素カルシウム、リン酸リチウム、リンタングステン酸、リンタングステン酸アンモニウム、リンタングステン酸ナトリウム、リンモリブデン酸アンモニウム、リンモリブデン酸ナトリウム、亜リン酸ナトリウム、トリポリリン酸ナトリウム、ピロリン酸ナトリウムが挙げられる。中でも、リン酸ニ水素ナトリウム、リン酸水素ニナトリウム、リン酸ニ水素カリウム、リン酸水素ニカリウムが好ましい。

無機フッ素化合物とリン酸塩化合物の組み合わせは、特に限定されないが、水溶液が、 無機フッ素化合物として、少なくともフッ化ジルコン酸ナトリウムを含有し、リン酸塩化 合物として、少なくともリン酸二水素ナトリウムを含有するのが好ましい。

#### [0236]

水溶液中のリン酸塩化合物の濃度は、機上現像性および耐汚れ性の向上の点で、0.0 1質量%以上であるのが好ましく、0.1質量%以上であるのがより好ましく、また、溶 解性の点で、20質量%以下であるのが好ましく、5質量%以下であるのがより好ましい

50

[0237]

30

10

20

水溶液中の各化合物の割合は、特に限定されないが、無機フッ素化合物とリン酸塩化合物の質量比が、1/200~10/1であるのが好ましく、1/30~2/1であるのがより好ましい。

また、水溶液の温度は、20 以上であるのが好ましく、40 以上であるのがより好ましく、また、100 以下であるのが好ましく、80 以下であるのがより好ましい。

また、水溶液は、 p H 1 以上であるのが好ましく、 p H 2 以上であるのがより好ましく、 s た、 p H 1 1 以下であるのが好ましく、 p H 5 以下であるのがより好ましい。

無機フッ素化合物を含有する水溶液による封孔処理の方法は、特に限定されず、例えば、浸漬法、スプレー法が挙げられる。これらは単独で1回または複数回用いてもよく、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

中でも、浸漬法が好ましい。浸漬法を用いて処理する場合、処理時間は、1秒以上であるのが好ましく、3秒以上であるのがより好ましく、また、100秒以下であるのが好ましく、20秒以下であるのがより好ましい。

### [0238]

< 2 > 水蒸気による封孔処理

水蒸気による封孔処理は、例えば、加圧または常圧の水蒸気を連続的にまたは非連続的に、陽極酸化皮膜に接触させる方法が挙げられる。

水蒸気の温度は、80 以上であるのが好ましく、95 以上であるのがより好ましく、また、105 以下であるのが好ましい。

水蒸気の圧力は、(大気圧 - 50 mm A q ) から(大気圧 + 300 mm A q ) までの範囲(1.008×10 $^5$  ~ 1.043×10 $^5$  P a ) であるのが好ましい。

また、水蒸気を接触させる時間は、1秒以上であるのが好ましく、3秒以上であるのがより好ましく、また、100秒以下であるのが好ましく、20秒以下であるのがより好ましい。

## [0239]

< 3 > 熱水による封孔処理

熱水による封孔処理としては、例えば、陽極酸化皮膜を形成させたアルミニウム板を熱水に浸漬させる方法が挙げられる。

熱水は、無機塩(例えば、リン酸塩)または有機塩を含有していてもよい。

熱水の温度は、80 以上であるのが好ましく、95 以上であるのがより好ましく、 また、100 以下であるのが好ましい。

また、熱水に浸漬させる時間は、 1 秒以上であるのが好ましく、 3 秒以上であるのがより好ましく、 2 0 秒以下であるのがより好ましい。

## [0240]

前記親水化処理としては、米国特許第2,714,066号、同第3,181,461号、同第3,280,734号および同第3,902,734号の各明細書に記載されているようなアルカリ金属シリケート法がある。この方法においては、支持体をケイ酸ナトリウム等の水溶液で浸漬処理または電解処理する。そのほかに、特公昭36-22063号公報に記載されているフッ化ジルコン酸カリウムで処理する方法、米国特許第3,276,868号、同第4,153,461号および同第4,689,272号の各明細書に記載されているようなポリビニルホスホン酸で処理する方法等が挙げられる。

#### [0241]

本発明の支持体としてポリエステルフィルムなど表面の親水性が不十分な支持体を用いる場合は、親水層を塗布して表面を親水性にすることが望ましい。親水層としては、特開2001-195公報に記載の、ベリリウム、マグネシウム、アルミニウム、珪素、チタン、硼素、ゲルマニウム、スズ、ジルコニウム、鉄、バナジウム、アンチモンおよび遷移金属から選択される少なくとも一つの元素の酸化物または水酸化物のコロイドを含有する塗布液を塗布してなる親水層や、特開2002-79772号公報に記載の、有機親水性ポリマーを架橋あるいは疑似架橋することにより得られる有機親水性マトリック

10

20

30

40

スを有する親水層や、ポリアルコキシシラン、チタネート、ジルコネートまたはアルミネートの加水分解および縮合反応からなるゾル・ゲル変換により得られる無機親水性マトリックスを有する親水層、あるいは、金属酸化物を含有する表面を有する無機薄膜からなる親水層が好ましい。中でも、珪素の酸化物または水酸化物のコロイドを含有する塗布液を塗布してなる親水層が好ましい。

#### [0242]

また、本発明の支持体としてポリエステルフィルム等を用いる場合には、支持体の親水性層側または反対側、あるいは両側に、帯電防止層を設けるのが好ましい。帯電防止層を支持体と親水性層との間に設けた場合には、親水性層との密着性向上にも寄与する。帯電防止層としては、特開2002-79772号公報に記載の、金属酸化物微粒子やマット剤を分散したポリマー層等が使用できる。

#### [ 0 2 4 3 ]

支持体は、中心線平均粗さが 0 . 1 0 ~ 1 . 2 µ mであるのが好ましい。この範囲で、画像記録層との良好な密着性、良好な耐刷性と良好な汚れ難さが得られる。

## [0244]

#### (バックコート層)

支持体に表面処理を施した後または下塗り層(後述)を形成させた後、必要に応じて、 支持体の裏面にバックコート層を設けることができる。

バックコート層としては、例えば、特開平5 - 4 5 8 8 5 号公報に記載されている有機高分子化合物、特開平6 - 3 5 1 7 4 号公報に記載されている有機金属化合物または無機金属化合物を加水分解および重縮合させて得られる金属酸化物からなる被覆層が好適に挙げられる。中でも、 $Si(OCH_3)_4$ 、 $Si(OC_2H_5)_4$ 、 $Si(OC_3H_7)_4$ 、 $Si(OC_4H_9)_4$ 等のケイ素のアルコキシ化合物を用いるのが、原料が安価で入手しやすい点で好ましい。

## [0245]

#### (下塗り層)

本発明の平版印刷版原版においては、特に機上現像型平版印刷版原版の場合、必要に応じて、画像記録層と支持体との間に下塗り層を設けることができる。下塗り層は、未露光部において、画像記録層の支持体からのはく離を生じやすくさせるため、機上現像性が向上する。また、赤外線レーザー露光の場合は、下塗り層が断熱層として機能することにより、露光により発生した熱が支持体に拡散せず効率よく利用されるようになるため、高感度化が図れるという利点がある。

下塗り層用化合物(下塗り化合物)としては、具体的には、特開平10-282679 号公報に記載されている付加重合可能なエチレン性二重結合反応基を有しているシランカップリング剤、特開平2-304441号公報記載のエチレン性二重結合反応基を有しているリン化合物等が好適に挙げられる。

最も好ましい下塗り化合物としては、吸着性基を有するモノマー、親水性基を有するモ ノマー、および架橋性基を有するモノマーを共重合した高分子樹脂が挙げられる。

## [0246]

下塗り用高分子樹脂の必須成分は、親水性支持体表面への吸着性基である。親水性支持体表面への吸着性の有無に関しては、例えば以下のような方法で判断できる。

試験化合物を易溶性の溶媒に溶解させた塗布夜を作製し、その塗布夜を乾燥後の塗布量が30mg/m²となるように支持体上に塗布・乾燥させる。次に試験化合物を塗布した支持体を、易溶性溶媒を用いて十分に洗浄した後、洗浄除去されなかった試験化合物の残存量を測定して支持体吸着量を算出する。ここで残存量の測定は、残存化合物量を直接定量してもよいし、洗浄液中に溶解した試験化合物量を定量して算出してもよい。化合物の定量は、例えば蛍光 X 線測定、反射分光吸光度測定、液体クロマトグラフィー測定などで実施できる。支持体吸着性がある化合物は、上記のような洗浄処理を行っても1mg/m²以上残存する化合物である。

## [0247]

50

10

20

30

20

30

40

50

親水性支持体表面への吸着性基は、親水性支持体表面に存在する物質(例えば、金属、金属酸化物)あるいは官能基(例えば、ヒドロキシル基)と、化学結合(例えば、イオン結合、水素結合、配位結合、分子間力による結合)を引き起こすことができる官能基である。吸着性基は、酸基またはカチオン性基が好ましい。

酸基は、酸解離定数(pKa)が 7 以下であることが好ましい。酸基の例は、フェノール性ヒドロキシル基、カルボキシル基、-SO $_3$ H、-OSO $_3$ H、-PO $_3$ H $_2$ 、-OPO $_3$ H $_2$ 、-CONHSO $_2$ -、-SO $_2$ NHSO $_2$ -および-COCH $_2$ COCH $_3$ を含む。中でも-OPO $_3$ H $_2$ および-PO $_3$ H $_2$ が特に好ましい。またこれら酸基は、金属塩であっても構わない。

カチオン性基は、オニウム基であることが好ましい。オニウム基の例は、アンモニウム 基、ホスホニウム基、アルソニウム基、スチボニウム基、オキソニウム基、スルホニウム 基、セレノニウム基、スタンノニウム基、ヨードニウム基を含む。アンモニウム基、ホス ホニウム基およびスルホニウム基が好ましく、アンモニウム基およびホスホニウム基がさ らに好ましく、アンモニウム基が最も好ましい。

### [0248]

吸着性基を有するモノマーの特に好ましい例としては、下記式(U1)または(U2)で表される化合物が挙げられる。

### [0249]

### 【化38】

## [0250]

上式中、 $R^1$ 、 $R^2$  および $R^3$  は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子または炭素原子数が 1 乃至 6 のアルキル基である。 $R^1$ 、 $R^2$  および $R^3$  は、それぞれ独立に、水素原子または炭素原子数が1 乃至 6 のアルキル基であることが好ましく、水素原子または炭素原子数が1 乃至 3 のアルキル基であることがさらに好ましく、水素原子またはメチル基であることが最も好ましい。 $R^2$  および $R^3$  は、水素原子であることが特に好ましい。Z は、親水性支持体表面に吸着する官能基である。

式(U1)において、Xは、酸素原子(-O-)またはイミノ(-NH-)である。Xは、酸素原子であることがさらに好ましい。式(U1)において、Lは、2価の連結基である。Lは、2価の脂肪族基(アルキレン基、置換アルキレン基、アルケニレン基、置換アルケニレン基、アルケニレン基、置換アルキニレン基)、2価の芳香族基(アリレン基、置換アリレン基)または2価の複素環基であるか、あるいはそれらと、酸素原子(-O-)、硫黄原子(S)、イミノ(-NH-)、置換イミノ(-NR-、Rは脂肪族基、芳香族基または複素環基)またはカルボニル(-CO-)との組み合わせであることが好ましい。

脂肪族基は、環状構造または分岐構造を有していてもよい。脂肪族基の炭素原子数は、1万至20が好ましく、1万至15がさらに好ましく、1万至10が最も好ましい。脂肪族基は、不飽和脂肪族基よりも飽和脂肪族基の方が好ましい。脂肪族基は、置換基を有していてもよい。置換基の例は、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、芳香族基および複素環基を含む。

芳香族基の炭素原子数は、6乃至20が好ましく、6乃至15がさらに好ましく、6乃至10が最も好ましい。芳香族基は、置換基を有していてもよい。置換基の例は、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、脂肪族基、芳香族基および複素環基を含む。

複素環基は、複素環として5員環または6員環を有することが好ましい。複素環に他の複素環、脂肪族環または芳香族環が縮合していてもよい。複素環基は、置換基を有していて もよい。置換基の例は、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、オキソ基(=〇)、チオキソ基 (=S)、イミノ基(=NH)、置換イミノ基(=N-R、Rは脂肪族基、芳香族基また は複素環基)、脂肪族基、芳香族基および複素環基を含む。

Lは、複数のポリオキシアルキレン構造を含む二価の連結基であることが好ましい。ポリオキシアルキレン構造は、ポリオキシエチレン構造であることがさらに好ましい。言い換えると、Lは、 $-(OCH_2CH_2)_n$ -(nは2以上の整数)を含むことが好ましい。

式(U2)において、Yは炭素原子または窒素原子である。Y=窒素原子でY上にLが連結し四級ピリジニウム基になった場合、それ自体が吸着性を示すことからZは必須ではなく、Zが水素原子でもよい。Lは式(U1)の場合と同じ2価の連結基または単結合を表す。

## [0251]

吸着性の官能基については、前述した通りである。 以下に、式(U1)または(U2)で表される代表的な化合物の例を示す。

## [0252]

## 【化39】

## [0253]

本発明に用いることができる下塗り用高分子樹脂の親水性基としては、例えば、ヒドロキシル基、カルボキシル基、カルボキシレート基、ヒドロキシエチル基、ポリオキシエチル基、アミノエチル基、アミノコロピル基、アンモニウム基、アミド基、カルボキシメチル基、スルホン酸基、リン酸基等が好適に挙げられる。中でも高親水性を示すスルホン酸基を有するモノマーが好ましい。スルホン酸基を有するモノマーの具体例としては、メタリルオキシベンゼンスルホン酸、アリルオキシベンゼンスルホン酸、アリルオキシベンゼンスルホン酸、アリルオキシベンゼンスルホン酸、アリルスルホン酸、ビニルスルホン酸、p-スチレンスルホン酸、メタリルスルホン酸、アクリルアミド・ブチルスルホン酸、2-アクリルアミド・2-メチルプロパンスルホン酸、(3-アクリロイルオキシプロピル)ブチルスルホン酸のナトリウム塩、アミン塩が挙げられる。中でも親水性能および合成の取り扱いから2-アクリルアミド・2-メチルプロパンスルホン酸ナトリウム塩が好ましい。

## [0254]

本発明の下塗り層用の水溶性高分子樹脂は、架橋性基を有することが好ましい。架橋性基によって画像部との密着の向上が得られる。下塗り層用の高分子樹脂に架橋性を持たせるためには、エチレン性不飽和結合等の架橋性官能基を高分子の側鎖中に導入したり、高分子樹脂の極性置換基と対荷電を有する置換基とエチレン性不飽和結合を有する化合物で塩構造を形成させたりして導入することができる。

### [0255]

分子の側鎖中にエチレン性不飽和結合を有するポリマーの例としては、アクリル酸また はメタクリル酸のエステルまたはアミドのポリマーであって、エステルまたはアミドの残 10

20

30

40

基( - COORまたは - CONHRのR)がエチレン性不飽和結合を有するポリマーを挙げることができる。

### [0256]

エチレン性不飽和結合を有する残基(上記 R)の例としては、  $-(CH_2)_n CR_1 = CR_2 R_3$ 、  $-(CH_2O)_n CH_2 CR_1 = CR_2 R_3$ 、  $-(CH_2O)_n CH_2 CR_1 = CR_2 R_3$ 、  $-(CH_2O)_n CH_2 CR_1 = CR_2 R_3$ 、  $-(CH_2)_n NH - CO - O - CH_2 CR_1 = CR_2 R_3$ 、  $-(CH_2)_n - O - CO - CR_1 = CR_2 R_3$ 、 および  $-(CH_2CH_2O)_2 - X(式中、R_1 \sim R_3)$ はそれぞれ、水素原子、ハロゲン原子または炭素数  $1 \sim 200$  のアルキル基、アリール基、アルコキシ基もしくはアリールオキシ基を表し、R<sub>1</sub> とR<sub>2</sub> またはR<sub>3</sub> とは互いに結合して環を形成してもよい。nは、  $1 \sim 100$  整数を表す。 X は、ジシクロペンタジエニル残基を表す。 ) を挙げることができる。

エステル残基の具体例としては、 - C H  $_2$  C H = C H  $_2$  (特公平 7 - 2 1 6 3 3 号公報に記載されている。)、 - C H  $_2$  C H  $_2$  O - C H  $_2$  C H = C H  $_2$  、 - C H  $_2$  C (C H  $_3$ ) = C H  $_2$  、 - C H  $_2$  C H = C H - C  $_6$  H  $_5$  、 - C H  $_2$  C H  $_2$  C O C O C H = C H - C  $_6$  H  $_5$  、 - C H  $_2$  C H  $_2$  C H  $_2$  O C O C H = C H  $_2$  C II  $_3$  C H  $_4$  C H  $_5$  C H  $_$ 

アミド残基の具体例としては、 -  $CH_2CH=CH_2$ 、 -  $CH_2CH_2O-Y$ (式中、 Y はシクロヘキセン残基を表す。)、 -  $CH_2CH_2OCO-CH=CH_2$ が挙げられる

下塗り層用高分子樹脂の架橋性基を有するモノマーとしては、上記架橋性基を有するアクリル酸またはメタクリル酸のエステルまたはアミドが好適である。

#### [0257]

下塗り層用高分子樹脂中の架橋性基の含有量(ヨウ素滴定によるラジカル重合可能な不飽和二重結合の含有量)は、高分子樹脂1g当たり、好ましくは0.1~10.0mmol、より好ましくは1.0~7.0mmol、最も好ましくは2.0~5.5mmolである。この範囲で、良好な感度と汚れ性の両立、および良好な保存安定性が得られる。

### [0258]

下塗り層用の高分子樹脂は、質量平均モル質量(Mw)が 5 0 0 0 以上であるのが好ましく、1万~3 0 万であるのがより好ましく、また、数平均モル質量(Mn)が 1 0 0 0 以上であるのが好ましく、 2 0 0 0 ~2 5 万であるのがより好ましい。多分散度(Mw/Mn)は、 1 . 1 ~1 0 であるのが好ましい。

下塗り層用の高分子樹脂は、ランダムポリマー、ブロックポリマー、グラフトポリマー 等のいずれでもよいが、ランダムポリマーであるのが好ましい。

下塗り用高分子樹脂は単独で用いても2種以上を混合して用いてもよい。

## [0259]

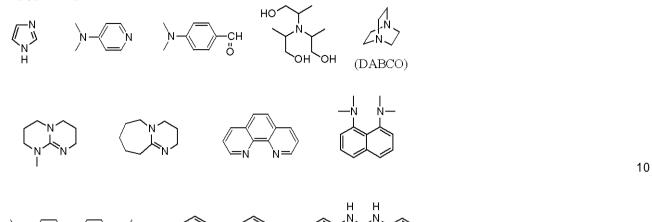
本発明の下塗り層は第2級または第3級アミンを含有することができる。これらのアミンによってポツ状汚れが抑制される。好ましい第2級または第3級アミンとしては、下記の化合物が挙げられる。

## [0260]

10

20

### 【化40】





## [0261]

本発明において、これらのアミンの2種類以上を下塗り層に含有させてもよい。下塗り層へのアミン添加量は、下塗り層構成成分の10~90質量%が好ましく、20~80質量%がさらに好ましく、30~70質量%が最も好ましい。

## [0262]

下塗り層用塗布液は、上記下塗り用の高分子樹脂およびその他の必要成分を有機溶媒(例えばメタノール、エタノール、アセトン、メチルエチルケトンなど)および/または水に溶解して得られる。下塗り層用塗布液には、赤外線吸収剤を含有させることもできる。

下塗り層塗布液を支持体に塗布する方法としては、公知の種々の方法を用いることができる。例えば、バーコーター塗布、回転塗布、スプレー塗布、カーテン塗布、ディップ塗布、エアナイフ塗布、ブレード塗布、ロール塗布等を挙げることができる。

下塗り層の塗布量(固形分)は、 $0.1 \sim 100$  mg/m<sup>2</sup> であるのが好ましく、 $1 \sim 30$  mg/m<sup>2</sup> であるのがより好ましい。

## [0263]

## [平版印刷方法]

本発明に用いられる露光光源としては、レーザーが好ましい。本発明に用いられるレーザーは、特に限定されないが、波長  $760 \sim 1200$  n m の赤外線を照射する固体レーザーおよび半導体レーザー、  $250 \sim 420$  n m の光を照射する半導体レーザーなどが好適に挙げられる。

赤外線レーザーに関しては、出力は 100mW以上であることが好ましく、 1 画素当たりの露光時間は 20 マイクロ秒以内であるのが好ましく、また照射エネルギー量は 10 ~  $300mJ/cm^2$ であるのが好ましい。 250 ~ 420nm0光を照射する半導体レーザーにおいては、出力は 0.1mW以上であることが好ましい。 いずれのレーザーにおいても、露光時間を短縮するためマルチビームレーザーデバイスを用いるのが好ましい。

## [0264]

露光された平版印刷版原版は、印刷機の版胴に装着される。レーザー露光装置付きの印刷機の場合は、平版印刷版原版を印刷機の版胴に装着したのち画像様露光される。

## [0265]

平版印刷版原版を赤外線レーザーで画像様に露光した後、湿式現像処理工程等の現像処理工程を経ることなく湿し水と印刷インキとを供給して印刷すると、画像記録層の露光部

20

30

40

においては、露光により硬化した画像記録層が、親油性表面を有する印刷インキ受容部を 形成する。一方、未露光部においては、供給された湿し水および / または印刷インキによって、未硬化の画像記録層が溶解または分散して除去され、その部分に親水性の表面が露 出する。その結果、湿し水は露出した親水性の表面に付着し、印刷インキは露光領域の画 像記録層に着肉して印刷が開始される。

ここで、最初に版面に供給されるのは、湿し水でもよく、印刷インキでもよいが、湿し水が除去された画像記録層成分によって汚染されることを防止する点で、最初に印刷インキを供給するのが好ましい。湿し水および印刷インキとしては、通常の平版印刷用の湿し水と印刷インキが用いられる。

このようにして、平版印刷版原版はオフセット印刷機上で機上現像され、そのまま多数 枚の印刷に用いられる。 10

### 【実施例】

#### [0266]

以下、実施例により本発明を詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

以下では、異なる画像記録層および保護層を有する平版印刷版原版(I)~(III)型について本発明の化合物の効果を検証している。

## [0267]

[ I ] 平版印刷版原版(I)型の作製

### [実施例1]

(1)支持体の作製

20

30

40

50

## [0268]

次に、60Hzの交流電圧を用いて連続的に電気化学的な粗面化処理を行った。このときの電解液は、硝酸 1 質量%水溶液(アルミニウムイオンを0.5 質量%含む)、液温 5 0 であった。交流電源波形は、電流値がゼロからピークに達するまでの時間 TP が0.8 m s e c、d u t y 比 1:1、台形の矩形波交流を用いて、カーボン電極を対極として電気化学的な粗面化処理を行った。補助アノードにはフェライトを用いた。電流密度は電流のピーク値で  $30A/dm^2$ 、補助陽極には電源から流れる電流の 5%を分流させた。硝酸電解における電気量はアルミニウム板が陽極時の電気量  $175C/dm^2$ であった。その後、スプレーによる水洗を行った。

### [0269]

次に、塩酸 0 . 5 質量 % 水溶液(アルミニウムイオンを 0 . 5 質量 % 含む)、液温 5 0 の電解液にて、アルミニウム板が陽極時の電気量 5 0 C / d m²の条件で、硝酸電解と同様の方法で、電気化学的な粗面化処理を行い、その後、スプレーによる水洗を行った。次に、この板に 1 5 質量 % 硫酸(アルミニウムイオンを 0 . 5 質量 % 含む)を電解液として電流密度 1 5 A / d m²で 2 . 5 g / m²の直流陽極酸化皮膜を設けた後、水洗、乾燥して支持体(1)を作製した。

その後、非画像部の親水性を確保するため、支持体(1)に1.5質量%3号ケイ酸ソーダ水溶液を用いて70 で12秒間、シリケート処理を施した。Siの付着量は6mg /  $m^2$ であった。その後、水洗して、支持体(2)を得た。この基板の中心線平均粗さ(Ra)を直径2 $\mu$ mの針を用いて測定したところ、0.51 $\mu$ mであった。

## [0270]

上記支持体(2)上に、下記下塗り液(1)を乾燥塗布量が20mg/m²になるよう

20

塗布して、以下の実験に用いる支持体を作製した。

## [0271]

<下塗り液(1)>

・下記の下塗り化合物(1)
 ・DABCO
 ・メタノール
 ・蒸留水
 0 . 1 8 g
 0 . 1 2 g
 5 5 . 2 4 g
 6 . 1 5 g

【 0 2 7 2 】 【化 4 1 】

下塗り化合物(1)

(Mw 80,000)

## [0273]

## (2)画像記録層の形成

下塗り層を有する上記支持体に、下記組成の画像記録層塗布液(1)をバー塗布した後、100 60秒でオーブン乾燥し、乾燥塗布量1.0g/m²の画像記録層を形成した。画像記録層塗布液(1)は下記感光液(1)およびミクロゲル液(1)を塗布直前に混合し攪拌することにより得た。

## [0274]

[0276]

< 感光液(1)>

・バインダーポリマー(1)〔下記構造〕	0 . 2 4 0 g	
・赤外線吸収剤(1)〔下記構造:(A)成分〕	0 . 0 3 0 g	
・重合開始剤(1)〔下記構造:(B)成分〕	0 . 1 6 2 g	30
・重合性化合物〔(C)成分〕		
トリス(アクリロイルオキシエチル)イソシアヌレート		
( NKエステルA-9300、新中村化学(株)製)	0 . 1 9 2 g	
・トリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレート	0.062g	
・ベンジル - ジメチル - オクチルアンモニウム・P F <sub>6</sub> 塩	0 . 0 1 8 g	
・本発明化合物〔 A - ( 1 ) 〕		
(W-BJJ、富士フイルム(株)製)	0 . 0 5 5 g	
・フッ素系界面活性剤(1)〔下記構造〕	0 . 0 0 8 g	
・メチルエチルケトン	1 . 0 9 1 g	
・1-メトキシ-2-プロパノール	8 . 6 0 9 g	40
[0275]		
<ミクロゲル液(1)>		
・ミクロゲル(1)〔下記合成法〕	2 . 6 4 0 g	
・蒸留水	2 . 4 2 5 g	

(Mw 70,000)

(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-OCH<sub>3</sub>

バインダーポリマー(1)

【 0 2 7 7 】 【 化 4 3 】

H<sub>3</sub>C CH<sub>3</sub> H<sub>3</sub>C CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-OCH<sub>3</sub>

赤外線吸収剤(1)

## 重合開始剤(1)

## [0278]

## (ミクロゲル(1)の合成)

油相成分として、トリメチロールプロパンとキシレンジイソシアナート付加体(三井武田ケミカル(株)製、タケネートD・110N)10g、ペンタエリスリトールトリアクリレート(日本化薬(株)製、SR444)3.15g、およびパイオニンA-41C(竹本油脂(株)製)0.1gを酢酸エチル17gに溶解した。水相成分としてPVA-205の4質量%水溶液40gを調製した。油相成分および水相成分を混合し、ホモジナイザーを用いて12,000rpmで10分間乳化した。得られた乳化物を、蒸留水25gに添加し、室温で30分攪拌後、50 で3時間攪拌した。このようにして得られたミクロゲル液の固形分濃度を、15質量%になるように蒸留水を用いて希釈した。平均粒径は0.2μmであった。

[0279]

10

20

40

30

#### (3)保護層の形成

上記画像記録層上に、さらに下記組成の保護層塗布液(1)をバー塗布した後、120 、60秒でオーブン乾燥し、乾燥塗布量0.15g/m²の保護層を形成して実施例1 の平版印刷版原版を得た。

## [0280]

- < 保護層塗布液(1)>
- ・下記の通り調製した無機質層状化合物分散液(1) 1.5g
- ・ポリビニルアルコール (日本合成化学工業(株)製 C K S 50、スルホン酸変性、 けん化度99モル%以上、 重合度300) 6 質量%水溶液 0 . 5 5 g
- ・ポリビニルアルコール ((株)クラレ製 P V A -405、けん化度81.5モル% 、 重合度500)6質量%水溶液 0.03 g
- ・日本エマルジョン(株)製界面活性剤(エマレックス710)、

1 質量%水溶液

8 . 6 0 g

・イオン交換水 6 . 0 g

### [0281]

(無機質層状化合物分散液(1)の調製)

イオン交換水193.6gに合成雲母ソマシフME-100(コープケミカル(株)製)6.4gを添加し、ホモジナイザーを用いて平均粒径(レーザー散乱法)が3μmになるまで分散した。得られた分散粒子のアスペクト比は100以上であった。

### [0282]

「実施例2~14、17~27および比較例1~5]

実施例1の平版印刷版原版の感光液(1)に含まれる本発明の化合物 A - (1)を表1に記載の化合物に変更した以外は、実施例1と同様にして実施例2~14、17~27および比較例1~5の平版印刷版原版を作製した。なお、本発明の化合物 B - (1)は、三洋化成工業(株)製の「ビューライトESS」である。

## [0283]

## [実施例15]

実施例1で用いた下塗り液(1)を下記下塗り液(2)に代えた以外は実施例1と同様にして平版印刷版原版を作製した。

## [0284]

< 下塗り液(2) >

・上記の下塗り化合物(1)
 ・DABCO
 ・本発明の化合物A-(1)
 ・メタノール
 り、18g
 り、12g
 ・メタノール

· 蒸留水 6 . 1 5 g

## [0285]

### [実施例16]

実施例15において、感光液(1)から本発明の化合物を除いた感光液を用いた以外は実施例15と同様にして平版印刷版原版を作製した。

## [0286]

#### 「実施例28]

実施例17で用いた下塗り液(1)を下記下塗り液(3)に代えた以外は実施例17と同様にして平版印刷版原版を作製した。

#### [0287]

< 下塗り液(3) >

・上記の下塗り化合物(1)・DABCO・本発明の化合物B-(1)0.18g0.12g0.15g

・メタノール

55.24g

20

10

30

30

40

・蒸留水

6 . 1 5 g

## [0288]

## [実施例29]

実施例28において感光液から本発明の化合物を除いたものを用いた以外は実施例28と同様にして平版印刷版原版を作製した。

### [0289]

[II] 平版印刷版原版(II)型の作製

## [実施例30]

上記画像記録層塗布液(1)を下記の画像記録層塗布液(2)に変更した以外は実施例 1と同様にして実施例30の平版印刷版原版を得た。

10

20

## [0290]

< 画像記録層塗布液(2)>

・上記のハインターボリマー(1)	0 . 5 0 g
・下記の赤外線吸収剤(2)	0 . 0 5 g
・上記の重合開始剤(1)	0 . 2 0 g
・重合性化合物、アロニックスM-215(東亜合成(株)製)	1 . 0 0 g
・本発明の化合物〔A-(1)〕	
(W-BJJ、富士フイルム(株)製)	0 . 0 5 g
・上記のフッ素系界面活性剤(1)	0 . 1 0 g
・メチルエチルケトン	18.0 g

## [0291]

## 【化44】

$$CI$$
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $N$ 
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CI$ 
 $N$ 
 $C_2H_5$ 
 $BF_4$ 

赤外線吸収剤(2)

### [0292]

## 「実施例31~39および比較例6~10]

上記画像記録層塗布液(2)に含まれる本発明の化合物 A - (1)を表 2 に記載の化合物に変更した以外は、実施例 3 0 と同様にして実施例 3 1 ~ 3 9 および比較例 6 ~ 1 0 の平版印刷版原版を作製した。

### [0293]

〔III〕平版印刷版原版(III)型の作製

#### 「実施例401

実施例1で用いたのと同じ下塗り層を有する支持体に、下記の画像記録層塗布液(3)をバー塗布した後、70、60秒でオーブン乾燥し、乾燥塗布量0.6g/m²の画像記録層を作製した。

## [0294]

< 画像記録層塗布液(3)>

16.0g

・下記の通り製造したポリマー微粒子(疎水化前駆体)水分散液 3 3 . 0 g ・下記の赤外線吸収剤(3) 1 . 0 g ・ペンタエリスリトールテトラアクリレート 0.5g ・本発明の化合物〔A - (1)〕 (W-BJJ、富士フイルム(株)製) 0 . 1 g

## [0295]

・メタノール

## 【化45】



赤外線吸収剤(3)

#### [0296]

(ポリマー微粒子(疎水化前駆体)水分散液の製造)

1000mlの4つロフラスコに撹拌機、温度計、滴下ロート、窒素導入管、還流冷却 器を施し、窒素ガスを導入して脱酸素を行いつつ蒸留水350mLを加えて内温が80 となるまで加熱した。分散剤としてドデシル硫酸ナトリウム3.0gを1.5g添加し、 さらに開始剤として過硫化アンモニウム 0 . 4 5 g を添加し、次いでグリシジルメタクリ レート45.0gとスチレン45.0gとの混合物を滴下ロートから約1時間かけて滴下 した。滴下終了後5時間そのまま反応を続けた後、水蒸気蒸留で未反応単量体を除去した 。その後冷却しアンモニア水でpH6に調整し、最後に不揮発分が15質量%となるよう に純水を添加してポリマー微粒子(疎水化前駆体)水分散液を得た。このポリマー微粒子 の粒径分布は、粒子径60nmに極大値を有していた。

### [0297]

ここで、粒径分布は、ポリマー微粒子の電子顕微鏡写真を撮影し、写真上で微粒子の粒 径を総計で5000個測定し、得られた粒径測定値の最大値から0の間を対数目盛で50 分割して各粒径の出現頻度をプロットして求めた。なお非球形粒子については写真上の粒 子面積と同一の粒子面積を持つ球形粒子の粒径値を粒径とした。

## [0298]

上記のようにして形成した画像記録層上に下記保護層塗布液(2)をバー塗布した後、 6 0 、 1 2 0 秒でオーブン乾燥し、乾燥塗布量 0 . 3 g / m<sup>2</sup>の保護層を形成して実施 例22の平版印刷版原版を得た。

### [0299]

<保護層塗布液(2)>

カルボキシメチルセルロース(Mw2万) 5 . 0 g 50.0g ・水

[0300]

[実施例41~49および比較例11~15]

上記画像記録層塗布液(3)に含まれる本発明の化合物A-(1)を表3に記載の化合 物に変更した以外は、実施例40と同様にして実施例41~49および比較例11~15 の平版印刷版原版を作製した。

#### [0301]

## 「平版印刷版原版の評価 ]

得られた平版印刷版原版を赤外線半導体レーザー搭載の富士フイルム(株)製Luxe PLATESETTER T-6000IIIにて、外面ドラム回転数1000rpm 、レーザー出力70%、解像度2400dpiの条件で露光した。露光画像にはベタ画像 および 2 0 μ m ドット F M スクリーンの 5 0 % 網点チャートを含むようにした。

20

30

50

得られた露光済み原版を現像処理することなく、(株)小森コーポレーション製印刷機 LITHRONE 26の版胴に取り付けた。 Ecolity - 2(富士フイルム(株)製)/水道水=2/98(容量比)の湿し水と Values - G(N) 墨インキ(大日本インキ化学工業(株)製)とを用い、LITHRONE 26の標準自動印刷スタート方法で湿し水とインキとを供給して、毎時10000枚の印刷速度で、特菱アート(76.5kg)紙に印刷を100枚行った。

#### [0302]

## (A)機上現像性

画像記録層の未露光部の印刷機上での機上現像が完了し、非画像部にインキが転写しない状態になるまでに要した印刷用紙の枚数を機上現像性として計測した。これらの結果を表 1~3に示す。

# [0303]

(B)ポツ状印刷汚れ

得られた平版印刷版原版を、45 相対湿度 75%に設定した恒温恒湿槽中に3日間放置した後、未露光の状態で印刷機上に取り付け、上記と同様に湿し水とインキを供給して機上現像した。機上現像が完了した状態で印刷紙面上の100cm²の範囲内における微小ポツ汚れの個数を数えた。これらの結果を表1~3に示す。

### [0304]

下記表 1 ~ 3 で、本発明の化合物は本明細書の例示化合物の番号で示した。比較例用化合物は下記に示す。

[0305]

### 【化46】

比較例の化合物

$$NaO_3S$$
  $SO_3Na$   $(I)$ 

$$C_{12}H_{25}$$
  $\longrightarrow$   $SO_3Na$   $(II)$ 

$$C_{18}H_{37}O$$
 SO<sub>3</sub>Na (III)

$$C_{12}H_{25}$$
—OSO<sub>3</sub>Na (IV)

$$C_{12}H_{25}CO_2Na$$
 (V)

$$CO_2Na$$

$$CO_2Na$$

$$CO_2Na$$

$$[0 3 0 6]$$

10

20

30

# 【表1】

表1 平版印刷版原版(I)型

	本発明の化合物 または 比較用化合物	機上現像性(枚)	微小ポツ汚れ (個/100cm²)
実施例1	A-1	20	30
実施例2	A-2	20	35
実施例3	A-4	10	5
実施例4	A-6	15	10
実施例5	A-7	20	25
実施例6	A-8	15	10
実施例7	A-10	20	20
実施例8	A-11	15	5
実施例9	A-14	20	10
実施例10	A-20	15	20
実施例11	A-25	10	5
実施例12	A-29	10	5
実施例13	A-34	5	5
実施例14	A-35	5	5
実施例15	A-1	10	20
実施例16	A-1	20	30
比較例1	I	25	135
比較例2	III	45	120
比較例3	IV	30	130
比較例4	V	70	70
 比較例5	VI	55	110

30

10

20

[0307]

# 【表2】

平版印刷版原版(I)型 表1(続き)

	本発明の化合物	機上現像性	微小ポツ欠陥
	または	(枚)	(個/100cm²)
:	比較用化合物		
実施例17	B-1	10	20
実施例18	B-2	5	15
実施例19	B-2(0.011g) +	5	5
	B-2'(0.044g)		
実施例20	B-5	5	10
実施例21	B-6	5	10
実施例22	B-8	15	30
実施例23	B-13	5	5
実施例24	B-14	5	5
実施例25	B-15	5	25
実施例26	B-16	5	15
実施例27	B-17	5	10
実施例28	B-1	5	10
実施例29	B-1	10	20

10

20

[0308]

## 【表3】

表2 平版印刷版原版(II)型

	本発明の化合物 または 比較用化合物	機上現像性(枚)	微小ポツ汚れ (個/100cm²)
実施例30	A-1	25	15
実施例31	A-4	15	5
実施例32	A-7	25	10
実施例33	A−13	20	5
実施例34	A-20	25	20
比較例6	I	35	110
比較例7	III	55	100
比較例8	IV	40	110
比較例9	V	85	55
比較例10	VI	70	85
実施例35	B-1	15	30
実施例36	B-2	10	20
実施例37	B-6	10	20
実施例38	B-14	5	10
実施例39	B-17	5	15

20

10

[0309]

## 【表4】

表3 平版印刷版原版(III)型

	本発明の化合物 または 比較用化合物	機上現像性 (枚)	微小ポツ汚れ (個/100cm²)
実施例40	A-1	25	15
実施例41	A-6	15	5
実施例42	A-9	25	15
実施例43	A-11	25	5
実施例44	A-20	30	20
比較例11	I	50	105
比較例12	III	70	90
比較例13	IV	60	100
比較例14	V	110	45
比較例15	VI	90	70
実施例45	B-1	15	30
実施例46	B-2	10	25
実施例47	B-6	15	20
実施例48	B-13	10	10
実施例49	B-18	10	10

30

40

[0310]

状汚れ抑制の両立が可能である。

## フロントページの続き

(31)優先権主張番号 特願2007-312612(P2007-312612)

(32)優先日 平成19年12月3日(2007.12.3)

(33)優先権主張国 日本国(JP)

(72)発明者 佐々木 知也

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士フイルム株式会社内

(72)発明者 岩井 悠

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士フイルム株式会社内

審査官 外川 敬之

(56)参考文献 特開2007-276454(JP,A)

特開2005-059446(JP,A)

特開2006-187911(JP,A)

特開2007-118579(JP,A)

(58)調査した分野(Int.CI., DB名)

B 4 1 N 1 / 1 4

G03F 7/00

G03F 7/004

G03F 7/11