

(19) 日本国特許庁(JP)

## (12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第6199802号  
(P6199802)

(45) 発行日 平成29年9月20日(2017.9.20)

(24) 登録日 平成29年9月1日(2017.9.1)

(51) Int.Cl.

F 1

C09D 11/34	(2014.01)	C09D 11/34
B41J 2/01	(2006.01)	B41J 2/01
B41M 5/00	(2006.01)	B41M 5/00

501
120

請求項の数 7 (全 17 頁)

(21) 出願番号 特願2014-104160 (P2014-104160)  
 (22) 出願日 平成26年5月20日 (2014.5.20)  
 (65) 公開番号 特開2014-237815 (P2014-237815A)  
 (43) 公開日 平成26年12月18日 (2014.12.18)  
 審査請求日 平成29年5月9日 (2017.5.9)  
 (31) 優先権主張番号 13/910,011  
 (32) 優先日 平成25年6月4日 (2013.6.4)  
 (33) 優先権主張国 米国(US)

早期審査対象出願

(73) 特許権者 596170170  
 ゼロックス コーポレイション  
 XEROX CORPORATION  
 アメリカ合衆国、コネチカット州 06856、ノーウォーク、ピーオーボックス 4505、グローバー・アヴェニュー 45  
 (74) 代理人 100079049  
 弁理士 中島 淳  
 (74) 代理人 100084995  
 弁理士 加藤 和詳  
 (72) 発明者 ケンタロウ モリミツ  
 カナダ国 オンタリオ州 エル5エム 7  
 アール8 ミシサガ キヴァーモント・アベニュー 4879 ナンバー1102  
 最終頁に続く

(54) 【発明の名称】非晶質物質としての酒石酸エステルおよびクエン酸エステルの混合物を含む相転移インク組成物

## (57) 【特許請求の範囲】

## 【請求項1】

結晶性成分と、

L-酒石酸ジシクロヘキシルおよびクエン酸トリシクロヘキシルの混合物を含む非晶質成分物質と、を含む相転移インクであって、酒石酸のエステルのクエン酸のエステルに対するモル%比率が50:50~75:25であり、

前記非晶質成分物質が-11~-14のガラス転移温度を有する、相転移インク。

## 【請求項2】

前記非晶質成分物質が、前記相転移インクの総重量に対して、5%~40%の量で存在する、請求項1に記載の相転移インク。

10

## 【請求項3】

結晶性成分物質/非晶質成分物質の重量比が60/40~95/5である、請求項1に記載の相転移インク。

## 【請求項4】

顔料、染料およびそれらの混合物からなる群から選ばれる着色剤を更に含有する、請求項1に記載の相転移インク。

## 【請求項5】

140の温度において22°C未満の粘度を有する、請求項1に記載の相転移インク。

## 【請求項6】

20

室温において $10^6$  cPを超える粘度を有する、請求項1に記載の相転移インク。

【請求項7】

100 ~ 140 のジェット噴射温度を有する、請求項1に記載の相転移インク。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明の実施形態は、酒石酸のエステルおよびクエン酸のエステルを含む非晶質物質を含む相転移インク組成物に関する。

【背景技術】

10

【0002】

固体インクには、限定されないが、室温（例えば、20 ~ 27）において固体であり、かつ、高い温度において融解し、その高い温度において融解インクが基体に塗布されることによって特徴づけられる様々な相転移インク組成物が含まれる。これらの相転移インク組成物はインクジェット印刷のために使用することができる。

【0003】

インクジェット印刷プロセスでは、室温において固体であり、かつ、高い温度において液体であるインクが用いられる場合がある。そのようなインクは、固体インク、ホットメルトインク、相転移インクなどと呼ばれる場合がある。ホットメルトインクを用いるピエゾ型インクジェット印刷プロセスでは、相転移インクが印刷装置内のヒーターによって融解され、従来のピエゾ型インクジェット印刷と類似する同様な様式で液体として利用される（噴射される）。印刷用記録媒体と接触したとき、融解インクは急速に固化し、このことは、着色剤が、毛管作用によって記録媒体（例えば、紙）の中に運ばれる代わりに、記録媒体の表面に実質的に留まることを可能にし、それにより、液体インクを用いて一般に得られるよりも大きいプリント濃度を可能にする。したがって、インクジェット印刷における相転移インクの利点には、取り扱い時におけるインクの起こり得る漏出がなくなること、広範囲に及ぶ様々なプリント濃度およびプリント品質、紙の最小限のしわおよびゆがみ、ならびに、ノズルにキャップを付けない場合でさえ、ノズルの目詰まりの危険性を伴うことなく無限の非印刷期間を可能にすることが挙げられる。

20

【0004】

30

一般に、相転移インク（これは時には「ホットメルトインク」と呼ばれる）は周囲温度において固相であり、しかし、インクジェット印刷デバイスの高い操作温度では液相として存在する。ジェット噴射温度において、液状インクの液滴が印刷デバイスから吐出され、そして、インク液滴が直接に記録媒体の表面と接触したとき、または、中間の加熱された転写ベルトもしくは転写ドラムを介して記録媒体の表面と接触したときのどちらにおいても、記録媒体の表面と接触したとき、インク液滴は急速に固化して、固化したインク滴からなる所定のパターンを形成する。

【0005】

カラー印刷用の相転移インクは典型的には、相転移インク適合性の着色剤と組み合わされる相転移インクキャリア組成物を含む。具体的な実施形態において、一連の有色の相転移インクが、インクキャリア組成物を適合性の減法混色の原色系着色剤と組み合わせることによって形成され得る。減法混色の原色系の有色相転移インクは、4つの成分染料または成分顔料、すなわち、シアン、マゼンダ、イエローおよびブラックを含むことができ、だが、インクはこれら4つの色に限定されない。これらの減法混色の原色系の有色インクは、ただ1つだけの染料または顔料、あるいは、様々な染料または顔料の混合物を使用することによって形成され得る。例えば、マゼンタを、ソルベントレッド染料の混合物を使用することによって得ることができ、または、適合し得るブラックを、数種の染料を混合することによって得ることができる。相転移インクは、輸送および長期貯蔵などの期間中は室温において固相のままであるので、インクジェットプリンターのために望ましい。加えて、液状のインクジェット用インクに関してインクが蒸発することの結果としてのノズ

40

50

ルの目詰まりに伴う問題がほとんど解消されており、それにより、インクジェット印刷の信頼性が改善されている。さらに、インク液滴が最終的記録媒体（例えば、紙、透明材など）に直接に塗布される相転移インクジェットプリンターでは、液滴が記録媒体と接触すると、液滴は直ちに固化し、その結果、印刷媒体に沿ったインクの移動が阻止され、ドットの品質が改善されている。

### 【0006】

上記の従来の相転移インク技術は、鮮やかな像をもたらすこと、ならびに、多孔性の紙におけるジェット使用の経済性および基体の許容度を提供することにおいて成功しているが、そのような技術は、コーティングが施された基体については満足できるものではなかった。したがって、公知である様々な組成物およびプロセスがそれらの意図された目的のためには好適であるが、さらなる手段が、像をコート紙基体の表面に形成させるために、または、コート紙基体に印刷するために依然として求められている。そのようなものとして、相転移インク組成物のための代替となる組成物を見出す必要があり、また、望ましいインク成分として使用するために好適である種々の種類の材料を選択し、特定することを含めて、すべての基体における優れた像品質を顧客に提供するための将来の印刷技術を見出す必要がある。

10

### 【発明の概要】

### 【課題を解決するための手段】

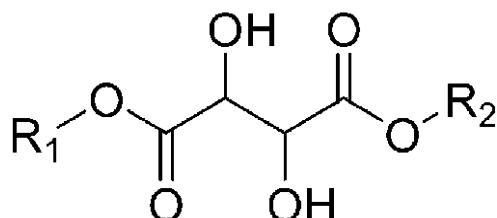
### 【0007】

本明細書中に例示される実施形態によれば、結晶性成分と、酒石酸のエステルおよびクエン酸のエステルの混合物を含む非晶質成分物質とを含む相転移インクであって、前記非晶質成分物質が約 -20 ~ 約 50 のガラス転移温度を有する相転移インクが提供される。

20

### 【0008】

具体的には、本発明の実施形態は、結晶性成分と、酒石酸のエステルおよびクエン酸のエステルの混合物を含む非晶質成分物質とを含み、酒石酸の前記エステルが、下記の式、  
【化1】

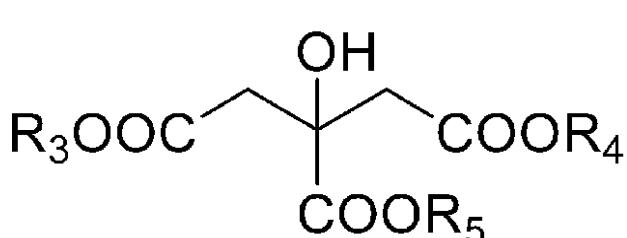


30

（式中、R<sub>1</sub> および R<sub>2</sub> のそれぞれが独立して、アルキル基、アリール基またはヘテロアリール基であり、かつ、さらに、酒石酸骨格が、L - (+) - 酒石酸、D - (-) - 酒石酸、DL - 酒石酸、メソ酒石酸およびそれらの混合から選択される）

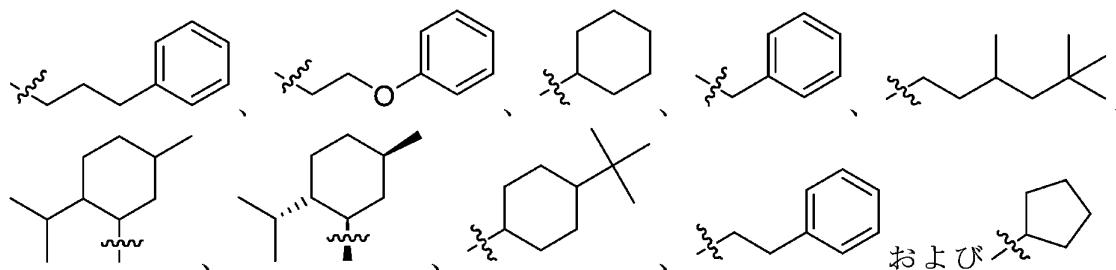
を有し、かつ、クエン酸の前記エステルが、下記の式、  
【化2】

40



（式中、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub> および R<sub>5</sub> のそれぞれが独立して、下記の基、  
50

## 【化3】



10

からなる群から選択される)

を有する相転移インクであって、前記非晶質成分物質が約 - 20 ~ 約 50 のガラス転移温度を有する相転移インクを提供する。

## 【0009】

一実施形態において、本発明の実施形態は、結晶性成分と、L-酒石酸ジシクロヘキシリルおよびクエン酸トリシクロヘキシリルの混合物を含む非晶質成分物質とを含む相転移インクを提供する。

## 【図面の簡単な説明】

## 【0010】

【図1】図1は、非晶質性を確認する、本発明の実施形態による非晶質物質の示差走査熱量測定法(DSC)データである(DSCデータを、-50 ~ 200、その後、-50の10 /分の速度でQ1000示差走査熱量計(TA Instruments)によって得た)。

20

【図2】図2は、本発明の実施形態による非晶質物質のレオロジーデータを例示するグラフである。

【図3】図3は、本発明の実施形態によって製造される非晶質物質を含むインクサンプルのレオロジーデータを例示するグラフである。

## 【発明を実施するための形態】

## 【0011】

本発明の実施形態は、(1)酒石酸のエステルと、(2)クエン酸のエステルとの、一般には約10 : 90(それぞれ)~約90 : 10(それぞれ)のmo1%比での混合物を含む、相転移インクの非晶質成分としての物質を提供する。より具体的な実施形態において、酒石酸エステル対クエン酸エステルのmo1%比は約15 : 85 ~ 約85 : 15であり、または、約20 : 80 ~ 約80 : 20であり、または、約25 : 75 ~ 約75 : 25である。

30

## 【0012】

一般に、本発明の実施形態の非晶質物質は典型的な非晶質特徴を示す。例えば、非晶質物質は、約 - 20 ~ 約 50 、約 - 17 ~ 約 40 、または、約 - 15 ~ 約 30 のガラス転移温度(Tg)を有する場合がある。

40

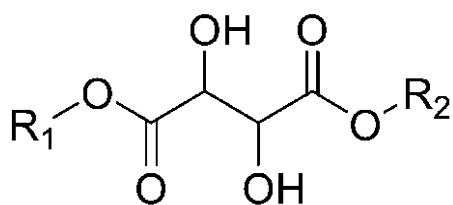
## 【0013】

非晶質物質は、比較的低い粘度(200センチポアズ(cP)未満、または、約1cP ~ 約200cP、または、約5cP ~ 約150cP)をジェット噴射温度の近くで(140以下、または、約100 ~ 約140、または、約105 ~ 約140)、しかし、非常に大きい粘度(10<sup>5</sup>cP超)を室温において示す場合がある。

## 【0014】

本発明の実施形態の非晶質物質に存在する酒石酸のエステルは下記の式を有する場合がある。

## 【化4】



式中、R<sub>1</sub>およびR<sub>2</sub>のそれぞれが独立して、アルキル基、アリール基またはヘテロアリール基である。アルキル基は、直鎖型、分岐型または環状、飽和型または不飽和型、置換型または非置換型が可能であり、約1個～約40個の炭素原子または約1個～約20個の炭素原子を有する。アルキル基は1つまたは複数のアリール基またはヘテロアリール基により置換され得る。R<sub>1</sub>およびR<sub>2</sub>のアリール基またはヘテロアリール基は置換型または非置換型が可能である。アリール基またはヘテロアリール基は、約4個～約40個の炭素原子または約5個～約20個の炭素原子を有することができる。酒石酸骨格が、L-(+)-酒石酸、D-(-)-酒石酸、DL-酒石酸またはメソ酒石酸およびそれらの混合から選択され得る。1つの実施形態において、R<sub>1</sub>およびR<sub>2</sub>のそれぞれがアルキル基であることが可能である。具体的な実施形態において、R<sub>1</sub>およびR<sub>2</sub>のそれぞれがシクロヘキシリル基であることが可能である。

10

## 【0015】

具体的な実施形態において、酒石酸のエステルは、L-酒石酸ジベンジル、L-酒石酸ジフェニル、L-酒石酸ビス(3-フェニル-1-プロピル)、L-酒石酸ビス(2-フェノキシエチル)、L-酒石酸ジフェニル、L-酒石酸ビス(4-メチルフェニル)、L-酒石酸ビス(4-メトキシフェニル)、L-酒石酸ビス(4-メチルベンジル)、L-酒石酸ビス(4-メトキシベンジル)、L-酒石酸ジシクロヘキシリル、L-酒石酸ビス(4-tert-ブチルシクロヘキシリル)ならびにそれらのいずれかの立体異性体および混合物であることが可能である。

20

## 【0016】

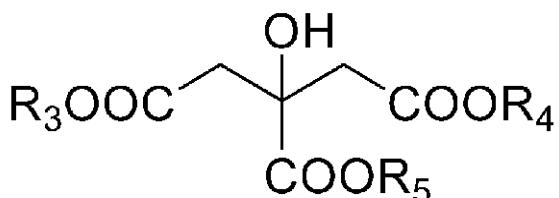
酒石酸のエステルは酒石酸のエステル化反応により合成することができる。

30

## 【0017】

本発明の実施形態の非晶質物質に存在するクエン酸のエステルは下記の式を有する場合がある。

## 【化5】



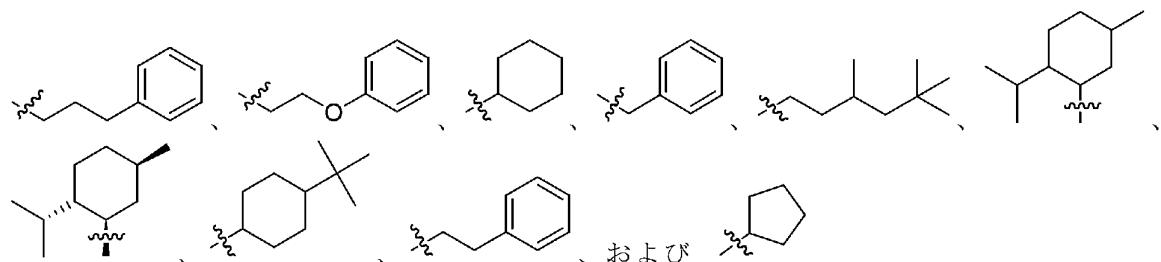
40

式中、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>およびR<sub>5</sub>のそれぞれが独立して、アルキル、アリールまたはヘテロアリールである。アルキル基は、直鎖型、分岐型または環状、飽和型または不飽和型、置換型または非置換型が可能であり、約1個～約40個の炭素原子または約1個～約20個の炭素原子を有する。アルキル基は1つまたは複数のアリール基またはヘテロアリール基により置換され得る。R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>およびR<sub>5</sub>のアリール基またはヘテロアリール基は置換型または非置換型が可能である。アリール基またはヘテロアリール基は、約4個～約40個の炭素原子または約5個～約20個の炭素原子を有することができる。1つの実施形態において、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>およびR<sub>5</sub>のそれぞれがアルキル基であることが可能である。具体

50

的な実施形態において、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>およびR<sub>5</sub>のそれぞれがシクロヘキシリ基であることが可能である。特定の実施形態において、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>およびR<sub>5</sub>のそれぞれが独立して、下記の基、

## 【化6】



10

からなる群から選択され得る。

## 【0018】

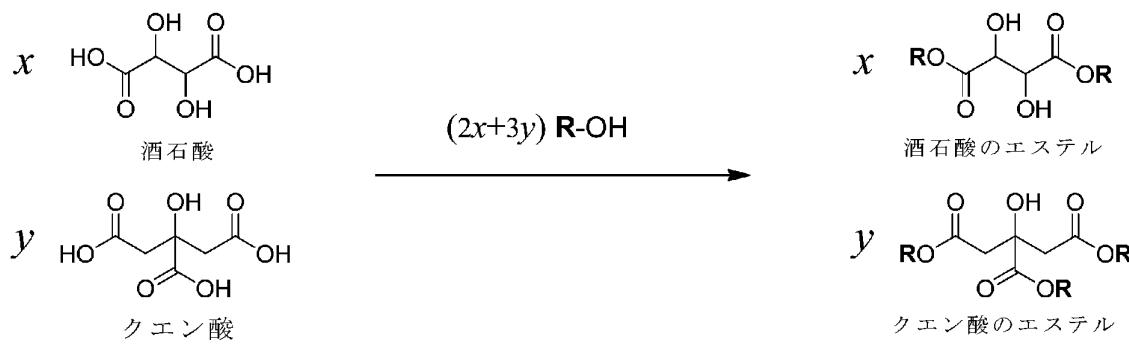
具体的な実施形態において、クエン酸のエステルは、クエン酸トリス(3-フェニルプロピル)、クエン酸トリス(2-フェノキシエチル)、クエン酸トリシクロヘキシリ、クエン酸トリベンジル、クエン酸トリス(3,5,5-トリメチルヘキシリ)、クエン酸トリ-DL-メンチル、クエン酸トリ-L-メンチル、クエン酸トリス(4-tert-ブチルシクロヘキシリ)、クエン酸トリス(2-フェニルエチル)、クエン酸トリシクロペニチルならびにそれらのいずれかの立体異性体および混合物であることが可能である。

20

## 【0019】

酒石酸およびクエン酸のエステルの混合物は、本開示の特定の実施形態の非晶質物質の調製を例示するスキーム1に示される簡便なワンポット反応において、酒石酸化合物およびクエン酸化合物をアルコールと反応することによって調製することができる。

## 【化7】



30

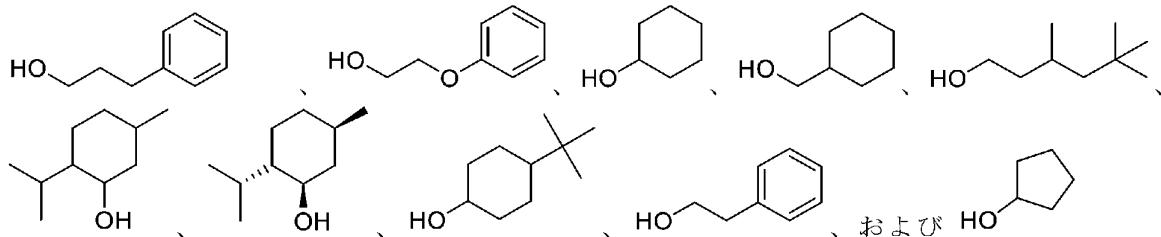
スキーム1

## 【0020】

本発明の実施形態とともに使用されるための好適なアルコールが、アルキルアルコールからなる群から選択される場合があり、ただし、この場合、アルコールのアルキル部分は、直鎖型、分岐型または環状、飽和型または不飽和型、置換型または非置換型(ただし、約1個～約40個の炭素原子の炭素原子を有する)、あるいは、置換または非置換の芳香族基またはヘテロ芳香族基、および、それらの混合が可能である。様々な実施形態において、アルコールには、下記のアルコールが含まれる場合がある。

40

## 【化8】



## 【0021】

10

様々な実施形態において、酒石酸およびクエン酸のエステルの混合物を製造するための反応において使用され得るアルコールの量は、出発物質、すなわち、酒石酸およびクエン酸のモル当量の総和以上（すなわち、 $2x + 3y$ と同等以上）である場合がある。

## 【0022】

様々な実施形態において、非晶質物質は、相転移インク組成物を形成するために結晶性物質と配合される。インク組成物は良好なレオロジープロファイルを示す。K-プルーフによるコート紙に相転移インク組成物によってもたらされる像サンプルは優れた堅牢性を示す。

## 【0023】

20

K-プルーファーは印刷所における一般的な試験用取付け具である。この場合、プルーファーは、印刷用プレートを加熱して相転移インクを融解するために改変されている。使用されたK-プルーファーは、それぞれがおよそ9.4×4.7cmである3つの三角形のグラビアパターンを有する。第1の三角形のセル密度が通常は100%であり、第2の三角形のセル密度が80%であり、第3の三角形のセル密度が60%である。実際には、このK-プルーフプレートは、厚さ（または高さ）が約5ミクロンであるフィルム（または画素）を生じさせる。試験インクが、加熱されたグラビアプレートを覆って広げられ、試験プリントが、ワイピングブレードを、試験紙が取り付けられているゴムロールのすぐ後でプレート表面の端から端まで動かすことによって作成される。紙ロールが通るとき、インクがグラビアセルから紙に移される。

## 【0024】

30

様々な実施形態において、相転移インク組成物が、エステル化反応における酒石酸およびクエン酸ならびにアルコールの混合物から合成される本開示の非晶質物質を使用することによって得られる。相転移インク組成物は、本発明の実施形態の非晶質物質を結晶性物質および必要に応じて使用される着色剤との組合せで含む。

## 【0025】

相転移インク組成物は結晶性成分を含み、非晶質成分が、本発明の実施形態の酒石酸のエステルおよびクエン酸のエステルを一般には約60:40（それぞれ）～約95:5（それぞれ）の重量比で含む。より具体的な実施形態において、結晶性成分対非晶質成分の重量比が約65:35～約95:5であり、または、約70:30～約90:10である。他の実施形態において、結晶性成分および非晶質成分が、約1.5～約2.0の重量比で、または、約2.0～約1.0の重量比でそれぞれブレンドされる。

40

## 【0026】

様々な実施形態において、結晶性物質が、インク組成物の総重量の約60重量%～約95重量%の量で、または、約65重量%～約95重量%の量で、または、約70重量%～約90重量%の量で存在する。様々な実施形態において、非晶質物質が、インク組成物の総重量の約5重量%～約40重量%の量で、または、約5重量%～約35重量%の量で、または、約10重量%～約30重量%の量で存在する。

## 【0027】

本発明の実施形態は、所望されるレベルの粘度を維持しながら、液体から固体への鮮明の相転移を実現し、また、硬調かつ堅牢な印刷像を容易にするために、非晶質物質および

50

結晶性物質のある一定のバランスを含む。このインクを用いて作成されるプリントは、市販のインクを上回る利点（例えば、引っかきに対するより良好な堅牢性など）を明らかにした。したがって、相転移インクのための非晶質成分を提供する酒石酸のエステルおよびクエン酸のエステルの本発明の混合物は、望ましいレオロジープロファイルを有する堅牢なインクで、インクジェット印刷のための多くの要求を満たす堅牢なインクをもたらすことが発見されている。

#### 【0028】

様々な実施形態のインクはさらに、従来からの添加物を、そのような従来からの添加物に伴う公知の機能性を利用するためには、例えは、少なくとも1つの酸化防止剤、消泡剤、スリップ剤および均展材、清澄剤、粘度調節剤、接着剤および可塑剤などが含まれる場合がある。

#### 【0029】

インクは必要に応じて、像を酸化から保護し、かつ、加熱された融解物としてインクリザーバーに存在しながら、インク成分もまた酸化から保護するかもしれない酸化防止剤を含有する場合がある。好適な酸化防止剤の例には、N,N'-ヘキサメチレンビス(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシヒドロシンナムアミド( IRGANOX 1098、BASFから入手可能)、2,2'-ビス(4-(2-(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシヒドロシンナモイルオキシ))エトキシフェニル)プロパン(TOPANOL-205、Verteilliusから入手可能)、トリス(4-tert-ブチル-3-ヒドロキシ-2,6-ジメチルベンジル)イソシアヌラート(Aldrich)、2,2'-エチリデンビス(4,6-ジ-tert-ブチルフェニル)フルオロホスホニト(ETHANOX-398、Albermarle Corporationから入手可能)、テトラキス(2,4-ジ-tert-ブチルフェニル)-4,4'-ビフェニルジホスホニト(ALDRICH 46)、ペンタエリトリトルテトラステアラート(TCI America)、次亜リン酸トリブチルアンモニウム(Aldrich)、2,6-ジ-tert-ブチル-4-メトキシフェノール(Aldrich)、2,4-ジ-tert-ブチル-6-(4-メトキシベンジル)フェノール(Aldrich)、4-ブロモ-2,6-ジメチルフェノール(Aldrich)、4-ブロモ-3,5-ジメチルフェノール(Aldrich)、4-ブロモ-2-ニトロフェノール(Aldrich)、4-(ジエチルアミノメチル)-2,5-ジメチルフェノール(Aldrich)、3-ジメチルアミノフェノール(Aldrich)、2-アミノ-4-tert-アミルフェノール(Aldrich)、2,6-ビス(ヒドロキシメチル)-p-クレゾール(Aldrich)、2,2'-メチレンジフェノール(Aldrich)、5-(ジエチルアミノ)-2-ニトロソフェノール(Aldrich)、2,6-ジクロロ-4-フルオロフェノール(Aldrich)、2,6-ジブロモフルオロフェノール(Aldrich)、-トリフルオロ-o-クレゾール(Aldrich)、2-ブロモ-4-フルオロフェノール(Aldrich)、4-フルオロフェノール(Aldrich)、4-クロロフェニル-2-クロロ-1,1,2-トリ-フルオロエチルスルホン(Aldrich)、3,4-ジフルオロフェニル酢酸(Aldrich)、3-フルオロフェニル酢酸(Aldrich)、3,5-ジフルオロフェニル酢酸(Aldrich)、2-フルオロフェニル酢酸(Aldrich)、2,5-ビス(トリフルオロメチル)安息香酸(Aldrich)、エチル-2-(4-(4-(トリフルオロメチル)フェノキシ)フェノキシ)プロピオナート(Aldrich)、テトラキス(2,4-ジ-tert-ブチルフェニル)-4,4'-ビフェニルジホスホニト(Aldrich)、4-tert-アミルフェノール(Aldrich)、3-(2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)-4-ヒドロキシフェネチルアルコール(Aldrich)、ならびに、NAUGARD 76、NAUGARD 445、NAUGARD 512およびNAUGARD 524(これらは、Chemtura Corporationによって製造される)など、同様にまた、それらの混合物が含まれる。酸化防止剤は、存在するときには、どのような量であれ、所望される量または効果的な量で、例えは、インクの約0.25重量%~約10重量%の

10

20

30

40

50

量で、または、インクの約1重量%～約5重量%の量でインクに存在する場合がある。

【0030】

様々な実施形態において、本明細書中に記載される相転移インク組成物はまた、着色剤を含む場合がある。所望される着色剤または効果的な着色剤がインクキャリアに分散または溶解され得るならば、所望される着色剤または効果的な着色剤はどれも、染料、顔料、それらの混合物などを含めて、相転移インク組成物において用いることができる。染料または顔料をインクキャリアに分散または溶解させることができ、かつ、その染料または顔料がそれ以外のインク成分と適合し得るならば、どのような染料または顔料も選ばれる場合がある。相変化キャリア組成物を従来からの相転移インク着色剤物質と組み合わせて使用することができ、例えば、Color Index (C.I.) ソルベント染料、分散染料、修飾された酸性染料および直接染料、塩基性染料、イオウ系染料、バット染料などと組み合わせて使用することができる。好適な染料の例には、Neozapon Red 492 (BASF)、Orasol Red G (Pyram Products)、Direct Brilliant Pink B (Oriental Giant Dyes)、Direct Red 3BL (Classic Dyestuffs)、Supranol Brilliant Red 3BW (Bayer AG)、Lemon Yellow 6G (United Chemie)、Light Fast Yellow 3G (Shaanxi)、Aizen Spilon Yellow C-G NH (Hodogaya Chemical)、Bemachrome Yellow GD Sub (Classic Dyestuffs)、Cartasol Brilliant Yellow 4GF (Clariant)、Cibanone Yellow 2G (Classic Dyestuffs)、Orasol Black RL (BASF)、Orasol Black CN (Pyram Products)、Saviny Black RLSN (Clariant)、Pyrazol Black BG (Clariant)、Morfast Black 101 (Rohm & Haas)、Diaazol Black RN (ICI)、Thermoplast Blue 670 (BASF)、Orasol Blue GN (Pyram Products)、Saviny Blue GLS (Clariant)、Luxol Fast Blue MBSN (Pyram Products)、Sevron Blue 5GMF (Classic Dyestuffs)、Basacid Blue 750 (BASF)、Keyplast Blue (Keystone Aniline Corporation)、Neozapon Black X51 (BASF)、Classic Solvent Black 7 (Classic Dyestuffs)、Sudan Blue 670 (C.I. 61554) (BASF)、Sudan Yellow 146 (C.I. 12700) (BASF)、Sudan Red 462 (C.I. 26050) (BASF)、C.I. Disperse Yellow 238、Neptune Red Base NB543 (BASF, C.I. Solvent Red 49)、Neopen Blue FF-4012 (BASF)、Lampronol Black BR (C.I. Solvent Black 35) (ICI)、Morton Morplas Magenta 36 (C.I. Solvent Red 172) および金属フタロシアニンなどが含まれる。ポリマー系染料もまた使用することができ、例えば、Milliken & Company から、Milliken Ink Yellow 869、Milliken Ink Blue 92、Milliken Ink Red 357、Milliken Ink Yellow 1800、Milliken Ink Black 8915-67 として市販されている染料、uncut Reactint Orange X-38、uncut Reactint Blue X-17、Solvent Yellow 162、Acid Red 52、Solvent Blue 44、および、uncut Reactint Violet X-80などを使用することができる。

【0031】

10

20

30

40

50

顔料もまた、相転移インクのための好適な着色剤である。好適な顔料の例には、PALIOGEN Violet 5100 (BASF)、PALIOGEN Violet 5890 (BASF)、HELIOPEN Green L8730 (BASF)、LITHOL Scarlet D3700 (BASF)、SUNFAST Blue 15:4 (Sun Chemical)、Hostaperm Blue B2G-D (Clariant)、Hostaperm Blue B4G (Clariant)、Permanent Red P-F7RK、Hostaperm Violet BL (Clariant)、LITHOL Scarlet 4440 (BASF)、Bon Red C (Dominion Color Company)、ORACET Pink RF (BASF)、PALIOGEN Red 3871K (BASF)、SUNFAST Blue 15:3 (Sun Chemical)、PALIOGEN Red 3340 (BASF)、SUNFAST Carbazole Violet 23 (Sun Chemical)、LITHOL FAST Scarlet L4300 (BASF)、SUNBRITE Yellow 17 (Sun Chemical)、HELIOPEN Blue L6900、L7020 (BASF)、SUNBRITE Yellow 74 (Sun Chemical)、SPECTRA PAC C Orange 16 (Sun Chemical)、HELIOPEN Blue K6902、K6910 (BASF)、SUNFAST Magenta 122 (Sun Chemical)、HELIOPEN Blue D6840、D7080 (BASF)、Sudan Blue OS (BASF)、NEOPEN Blue FF4012 (BASF)、PV Fast Blue B2G01 (Clariant)、IRGALITE Blue GLO (BASF)、PALIOGEN Blue 6470 (BASF)、Sudan Orange G (Aldrich)、Sudan Orange 220 (BASF)、PALIOGEN Orange 3040 (BASF)、PALIOGEN Yellow 152、1560 (BASF)、LITHOL Fast Yellow 0991K (BASF)、PALIOTOL Yellow 1840 (BASF)、NOVOPERM Yellow FGL (Clariant)、Ink Jet Yellow 4G VP2532 (Clariant)、Toner Yellow HG (Clariant)、Lumogen Yellow D0790 (BASF)、Suco-Yellow L1250 (BASF)、Suco-Yellow D1355 (BASF)、Suco Fast Yellow D1355、D1351 (BASF)、HOSTAPERM Pink E02 (Clariant)、Hansa Brilliant Yellow 5GX03 (Clariant)、Permanent Yellow GRL02 (Clariant)、Permanent Rubine L6B05 (Clariant)、FANAL Pink D4830 (BASF)、CINQUASIA Magenta (DU PONT)、PALIOGEN Black L0084 (BASF)、Pigment Black K801 (BASF)、および、カーボンブラック（例えば、REGAL 330（商標）（Cabot）、Nipex 150（Evonik）、Carbon Black 5250、および、Carbon Black 5750（Columbia Chemical）など）、ならびに、それらの混合物が含まれる。

### 【0032】

インク基剤における顔料分散物が相乗剤および分散剤によって安定化される場合がある。一般に、好適な顔料は有機物または無機物である場合がある。磁性材料に基づく顔料はまた、例えば、堅牢な磁気インク文字認識（MICR）インクを製造するために好適である。磁性顔料には、磁性ナノ粒子（例えば、強磁性ナノ粒子など）が含まれる。

### 【0033】

様々な実施形態において、ソルベント染料が用いられる。本明細書での使用のために好適であるソルベント染料の一例には、本明細書中に開示されるインクキャリアとのその適合性のために、揮発性溶剤可溶性の染料が含まれる場合がある。好適な揮発性溶剤可溶性

10

20

30

40

50

の染料の例には、Neozapon Red 492 (BASF)、Orasol Red G (Pylam Products)、Direct Brilliant Pink B (Global Colors)、Aizen Spilon Red C-BH (Hodogaya Chemical)、Kayanol Red 3BL (Nippon Kayaku)、Spirit Fast Yellow 3G、Aizen Spilon Yellow C-GNH (Hodogaya Chemical)、Cartasol Brilliant Yellow 4GF (Clariant)、Pergasol Yellow 5RA EX (Classic Dyestuffs)、Orasol Black RLI (BASF)、Saviny1 Black RLS (Clariant)、Morfast Black 101 (Rohm and Haas)、Orasol Blue GN (Pylam Products)、Thermoplast Blue 670 (BASF)、Saviny1 Blue GLS (Sandoz)、Luxol Fast Blue MBSN (Pylam)、Sevron Blue 5GMF (Classic Dyestuffs)、Basacid Blue 750 (BASF)、Keyplast Blue E (Keystone Aniline Corporation)、Neozapon Black X51 (C.I. Solvent Black, C.I. 12195) (BASF)、Sudan Blue 670 (C.I. 61554) (BASF)、Sudan Yellow 146 (C.I. 12700) (BASF)、Sudan Red 462 (C.I. 260501) (BASF)、および、それらの混合物などが含まれる。

#### 【0034】

着色剤は、所望される色または色相を得るために、どのような量でも所望される量または効果的な量で相転移インクに存在させてもよく、例えば、少なくともインクの約0.1重量%～インクの約50重量%の量で、また、少なくともインクの約0.2重量%～インクの約20重量%の量で、また、少なくともインクの約0.5重量%～インクの約10重量%の量で相転移インクに存在させてもよい。

#### 【0035】

様々な実施形態において、溶融状態では、相転移インク用のインクキャリアは、約1cP～約22cPの粘度、または、約4cP～約15cPの粘度、または、約6cP～約12cPの粘度をジェット噴射温度において有する場合がある。ジェット噴射温度は典型的には、約100～約140の範囲に含まれる。様々な実施形態において、相転移インクは、約 $10^6$ cPを超える粘度を室温において有する。様々な実施形態において、相転移インクは、10／分の速度でのDSCによって求められる場合、融解温度( $T_{melt}$ )が約65～約150であり、または、約70～約140であり、約80～約135であり、結晶化温度( $T_{cryst}$ )が約40～約140であり、または、約45～約130であり、約50～約120である。

#### 【0036】

様々な実施形態において、得られた相転移インクは、約1cP～約22cPの粘度、または、約4cP～約15cPの粘度、または、約6cP～約12cPの粘度を約100～約140のジェット噴射範囲において有する。様々な実施形態において、相転移インクは、約 $10^6$ cPを超える粘度を室温において有する。様々な実施形態において、相転移インクは、10／分の速度でのDSCによって求められる場合、 $T_{melt}$ が約65～約150であり、または、約70～約140であり、約80～約135であり、 $T_{cryst}$ が約40～約140であり、または、約45～約130であり、約50～約120である。

#### 【0037】

インク組成物は、いずれかの所望される方法または好適な方法によって調製することができる。例えば、インクキャリアの成分のそれぞれを混合して一緒にし、その後、混合物を少なくともその融点に、例えば、約60～約150に、80～約145に、また、85～約140に加熱することができる。着色剤が、インク成分が加熱されてし

10

20

30

40

50

まう前に、または、インク成分が加熱された後で加えられる場合がある。顔料が、選択された着色剤であるときには、溶融混合物は、インクキャリアにおける顔料の分散に影響を与えるための磨碎機もしくはボールミル装置または他の高エネルギー混合設備での粉碎に供される場合がある。加熱された混合物はその後、実質的に均質な一様の溶融物を得るために約5秒間～約30分間またはそれ以上にわたって攪拌され、その後、インクは周囲温度（典型的には約20～約25）に冷却される。インクは周囲温度において固体である。具体的な実施形態において、この形成プロセスの期間中において、その溶融状態にあるインクは、インクスティックを形成するために鋳型に注がれ、その後、冷却および固化させられる。好適なインク調製技術が米国特許第7,186,762号に開示される（その開示はその全体において参照によって本明細書中に組み込まれる）。 10

### 【0038】

上記インクは、直接的な印刷のインクジェットプロセスのための装置において、また、間接的な（オフセット）印刷のインクジェット適用において用いることができる。本明細書中に開示される別の実施形態が、本明細書中に開示されるようなインクをインクジェット印刷装置に組み込むこと、インクを融解すること、および、融解インクの液滴を記録用基体の表面に像様パターンで吐出させることを含むプロセスに関する。本明細書中に開示されるさらに別の実施形態が、本明細書中に開示されるようなインクをインクジェット印刷装置に組み込むこと、インクを融解すること、融解インクの液滴を中間転写部材の表面に像様パターンで吐出させること、および、インクを中間転写部材から最終的記録用基体の表面に当該像様パターンで転写することを含むプロセスに関する。具体的な実施形態において、中間転写部材は、最終的記録シートの温度よりも高く、かつ、印刷装置における融解インクの温度よりも低い温度に加熱される。別の具体的な実施形態において、中間転写部材および最終的記録シートの両方が加熱され、この実施形態では、中間転写部材および最終的記録シートの両方が、印刷装置における融解インクの温度よりも低い温度に加熱され、この実施形態では、中間転写部材および最終的記録シートの相対的温度は、（1）中間転写部材が、最終的記録用基体の温度よりも高く、かつ、印刷装置における融解インクの温度よりも低い温度に加熱されるようにすることができ、または、（2）最終的記録用基体が、中間転写部材の温度よりも高く、かつ、印刷装置における融解インクの温度よりも低い温度に加熱されるようにすることができ、または、（3）中間転写部材および最終的記録シートがほぼ同じ温度に加熱されるようにすることができる。具体的な一実施形態において、印刷装置は、インクの液滴が圧電振動素子の振動によって像様パターンで吐出させられる圧電印刷プロセスを用いる。本明細書中に開示されるようなインクはまた、他のホットメルト印刷プロセスにおいて用いることができ、例えば、ホットメルト・アコースティック・インクジェット印刷、ホットメルト・サーマル・インクジェット印刷、ホットメルト連続流インクジェット印刷またはホットメルト偏向インクジェット印刷などにおいて用いることができる。本明細書中に開示されるような相転移インクはまた、ホットメルト・インクジェット印刷プロセス以外の印刷プロセスにおいて使用することができる。

### 【0039】

好適な基体または記録シートはどれも用いることができ、これには、普通紙（例えば、XEROX（登録商標）4200紙、XEROX（登録商標）Image Series紙、Courtland（登録商標）4024DP紙など）、罫線入りノート用紙、ボンド紙、シリカコート紙（例えば、Sharp Companyのシリカコート紙など）、Jujo紙、HAMMERMILL LASERPRINT（登録商標）紙など、光沢コート紙（例えば、XEROX（登録商標）Digital Color Elite Gloss、Sappi Warren Papers LUSTROGLOSS（登録商標）など）、特殊紙（例えば、Xerox DURAPAPER（登録商標）など）、透明材料、布地、織物製品、プラスチック、ポリマーフィルム、無機の記録媒体（例えば、金属および木材など）、透明材料、布地、織物製品、プラスチック、ポリマーフィルム、無機基体（例えば、金属および木材など）が含まれる。 40 50

## 【0040】

本明細書中に記載されるインクがさらに、下記の実施例において例示される。すべての部および百分率は、別途示される場合を除き、重量%である。

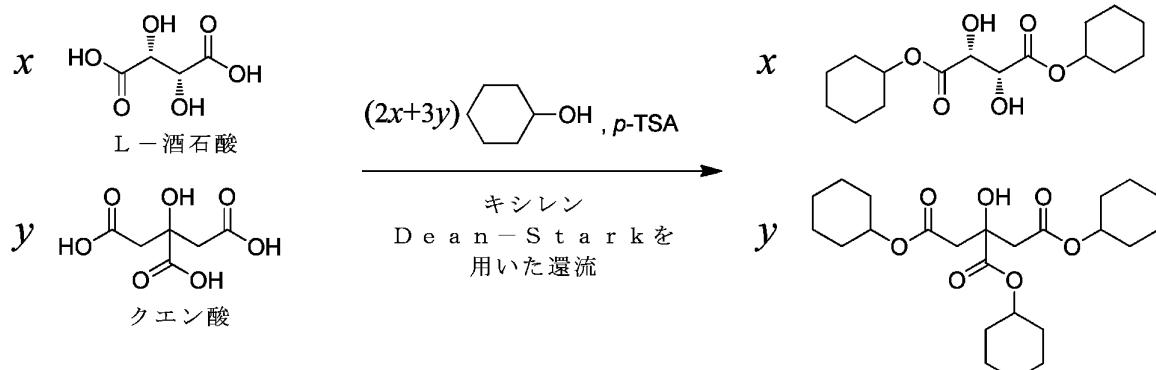
## 【実施例】

## 【0041】

## 実施例1

## 非晶質物質の合成

## 【化9】



スキーム2

20

## 【0042】

本開示の特定の実施形態による非晶質物質をスキーム2に従って合成することができる。アルコールと、L-酒石酸およびクエン酸の混合物との間におけるエステル化反応を簡単なワンポット反応により行った。シクロヘキサノールを、対応するエステルを形成させるために酸（すなわち、L-酒石酸およびクエン酸）の様々な比率で反応させた。得られたエステルの物理的性質を表1に示す。

## 【表1】

サンプル ID	L-酒石酸比率 $x$ (m o 1 %)	クエン酸比率 $y$ (m o 1 %)	酸価 (mg KOH/g)	Tg (°C)	粘度 [140 °C] (cP)
K-68	75	25	2.27	-13	ND*
K-71	60	40	4.06	-14	13
K-74	55	45	5.48	-12	198
K-65	50	50	11.76	-11	3425
K-66	25	75	13.41	-15	ND*

\* ND - 測定されず

30

## 【0043】

## 実施例2

## サンプルK-71の合成

Dean-Starkトラップを備える500mLのフラスコにおいて、L-酒石酸(12.0g、80mmol)、クエン酸(10.24g、53.3mmol)、シクロヘキサノール(32.0g、320mmol)およびキシレン(200mL)を加えて、懸濁物を得た。p-トルエンスルホン酸一水和物(0.61g、3.2mmol)を加え、混合物を水の共沸除去とともに3時間還流した。反応混合物を室温にまで冷却し、NaHCO<sub>3</sub>水溶液(1回)およびブライン(1回)により洗浄し、その後、MgSO<sub>4</sub>で乾燥

40

50

した。ろ過および溶媒除去の後、残渣を 100 度で攪拌しながら真空下で乾燥して、34.0 g (収率: 70.2 %) の非晶質固体を得た。<sup>1</sup>H-NMR は、所望の生成物が形成されていることを示した。

#### 【0044】

K-68、K-74、K-65 および K-66 のサンプルを、L-酒石酸およびクエン酸の量を表 1 に示される mol 1 % 比率に従って変化させたことを除いて、サンプル K-71 の合成の場合と同じ記載された手順に従って調製した。

#### 【0045】

##### 実施例 3

##### 物質の性質

図 1 はサンプル K-71 の示差走査熱量測定法 (DSC) のデータを示す。DSC データは、サンプル K-71 のガラス転移温度 (Tg) が -14 度であること、および、結晶化ピークが何ら記録されないことを示し、このことは、この物質が非晶質の固体であることを示している。表 1 に示されるように、他のサンプルもまたガラス転移を示した。このことは非晶質固体の特徴である。

#### 【0046】

サンプル K-71 のレオロジーを、ペルチエ加熱プレートを備え、25 mm の平行プレートを使用する RFS3 制御型ひずみレオメーター (TA instruments) を使用して測定し、図 2 に示した。使用された方法は、5 度の温度刻み、各温度の間ににおける 120 秒の浸漬 (平衡) 時間、および、1 Hz の一定の振動数における高温から低温への温度掃引であった。

#### 【0047】

サンプル K-71 のレオロジー曲線は比較的低い粘度 (200 cP 未満) を高い温度 (100 度超) において有し、しかし、非常に大きい粘度 (10<sup>5</sup> cP 超) を室温において有する。サンプル K-65 およびサンプル K-74 は、非晶質成分がインク配合物の約 20 % であるという事実のために、サンプル K-71 よりも大きい粘度を有しており、そのような粘度範囲により、適切なインク配合によるジェット噴射可能なインクを提供することができた。

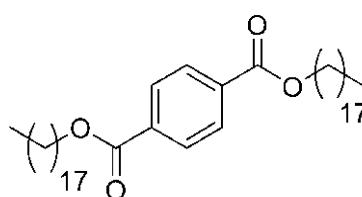
#### 【0048】

##### 実施例 4

##### インクの特徴づけ

インクサンプルを、非晶質物質 (サンプル K-71、サンプル K-74 およびサンプル K-65)、結晶性物質、すなわち、下記に示される構造を有するテレフタル酸ジステアリル (DST)、および、顔料高濃度物から配合した。

#### 【化10】



DST

#### 【0049】

配合物を表 2 に示す。これらのインクサンプルを、インク A、インク B およびインク C としてそれぞれ標識した。顔料高濃度物は、DST (結晶性)、シアン顔料 B4G、米国特許第 7,973,186 号に記載されるポリエチレンイミン (PEI) 分散物、および、SunFluo SFD-B124 相乗剤を含有した。顔料高濃度物の顔料含有量が 20 % であった。そのような比率は、それぞれの得られたインクに、2 % の顔料負荷をもたらした。

10

20

30

40

50

【表2】

成分	インクA		インクB		インクC	
	相対部 (重量%)	重量 (g)	相対部 (重量%)	重量 (g)	相対部 (重量%)	重量 (g)
D S T (結晶性)	70	7	70	7	70	7
K-71	20	2				
K-74			20	2		
K-65					20	2
シアン顔料 高濃度物 (B4G)	10	1	10	1	10	1
合計	100	10	100	10	100	10

## 【0050】

## 実施例5

図3は、インクA、インクBおよびインクCのレオロジーデータを示す。これらのインクは、 $10^6$  cP超への鮮明な相転移をおよそ85～90において示した。140におけるインクAおよびインクBの粘度がそれぞれ、約5.75 cPおよび7.42 cPであった。これらは、許容され得るジェット噴射粘度(10 cP)を下回っている。レオロジーに基づく予想されたジェット噴射温度がそれぞれ、105および120であった。インクCは、より大きい粘度(17.20 cP)を同じ温度において示した、粘度における低下を、粘度調節剤を使用することによって、または、非晶質物質の量を減らすことによって達成することができる。

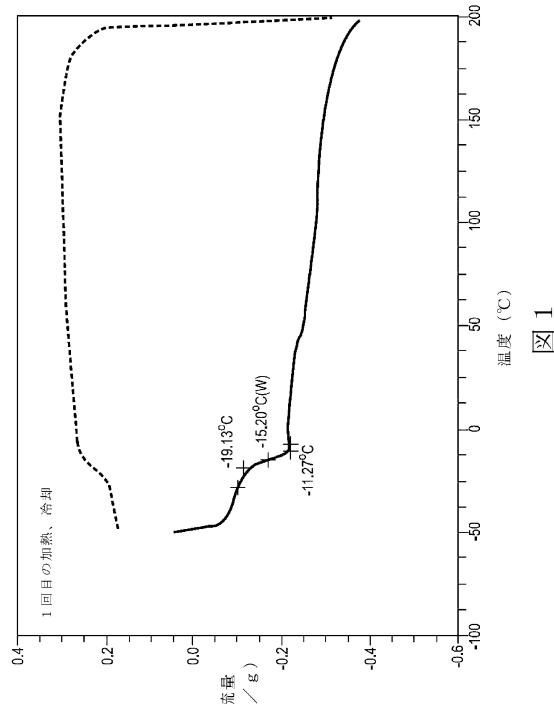
## 【0051】

## 実施例6

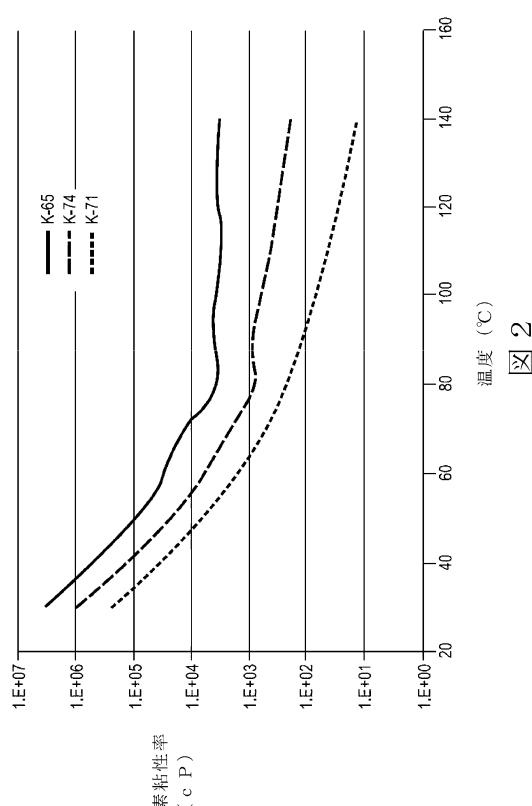
## 堅牢性性能

インクA、インクBおよびインクCを、低い圧力で設定される圧力ロールが装備されるK-プルーファー・グラビア印刷プレートを使用して、Xerox(登録商標)Digital Color Elite Gloss、すなわち、120 gsmの(DCEG)コート紙に印刷した。グラビアプレート温度を142で設定したが、実際のプレート温度は約134である。K-プルーファー装置(これは、PK Print Coat Instrument Ltd.(Lillington, Royston, Hertfordshire, SG8 0OZ、英国)によって製造される)が、様々なインクを小規模でスクリーニングするための、また、様々な基体における像の品質を評価するための有用な印刷用具である。これらのインクは、基体から容易に取り除くことができない堅牢な像を与えた。湾曲した先端を垂直～約15°の角度で有する金属先端が、528 gの重りが加えられたまま、およそ13 mm/sの速度で像の端から端まで引っ張られたとき、インクはどれも、目に見えるほどに像から取り除かれなかった。この先端は、およそ12 mmの曲率半径を有する旋盤用の丸先切削ビットと類似している。

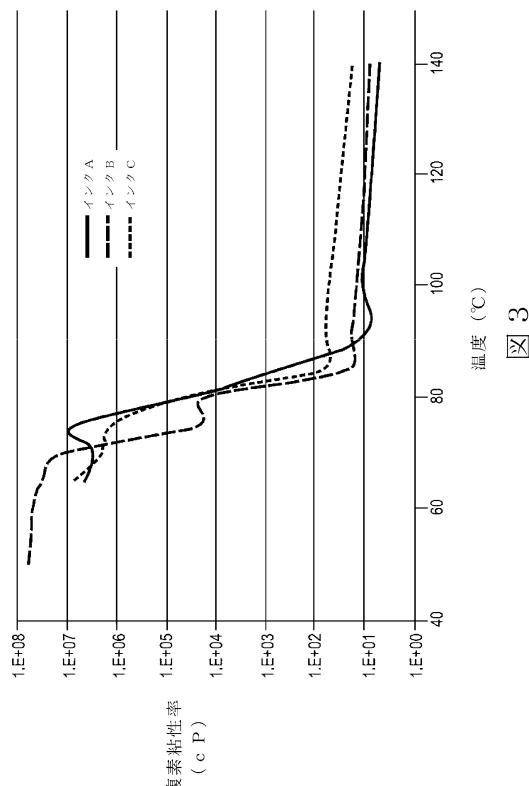
【図1】



【図2】



【図3】



---

フロントページの続き

(72)発明者 アデラ・ゴレデマ

カナダ国 オンタリオ州 エル5エイチ 3ヴィ1 ミシサガ ショウンマー・ロード 130 -  
1050

(72)発明者 ナヴィーン・チョプラ

カナダ国 オンタリオ州 エル6エイチ 5ダブリュ4 オークビル スプルースデイル・ドライ  
ブ 2071

(72)発明者 ダリル・ダブリュ・ヴァンベシエン

カナダ国 オンタリオ州 エル7エル 6エル6 バーリントン パスフィンダー・ドライブ 2  
249

審査官 小久保 敦規

(56)参考文献 特開2012-233159(JP,A)

特開2012-233165(JP,A)

特開2012-233166(JP,A)

特開2012-233167(JP,A)

特開2012-233171(JP,A)

特開2012-233172(JP,A)

英国特許出願公告第1063047(GB,A)

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C09D 1/00 - 201/10

C A p l u s / R E G I S T R Y ( S T N )