

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特 許 公 報(B2)

(11) 特許番号

特許第4173592号

(P4173592)

(45) 発行日 平成20年10月29日(2008.10.29)

(24) 登録日 平成20年8月22日(2008.8.22)

(51) Int.Cl. F I
C O 9 D 11/00 (2006.01) C O 9 D 11/00
B 4 1 J 2/01 (2006.01) B 4 1 J 3/04 I O 1 Y
B 4 1 M 5/00 (2006.01) B 4 1 M 5/00 E

請求項の数 2 (全 17 頁)

(21) 出願番号	特願平10-299222	(73) 特許権者	596170170
(22) 出願日	平成10年10月21日(1998.10.21)		ゼロックス コーポレーション
(65) 公開番号	特開平11-199812		XEROX CORPORATION
(43) 公開日	平成11年7月27日(1999.7.27)		アメリカ合衆国 コネチカット州 スタン
審査請求日	平成17年10月3日(2005.10.3)		フォード、ロング・リッジ・ロード 80
(31) 優先権主張番号	08/961,461		O
(32) 優先日	平成9年10月30日(1997.10.30)	(74) 代理人	100075258
(33) 優先権主張国	米国(US)		弁理士 吉田 研二
		(74) 代理人	100096976
			弁理士 石田 純
		(72) 発明者	クルト ビー ガンドラック
			アメリカ合衆国 ニューヨーク州 フェア
			ポート ヘイブンウッド ホロー 34

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 インキ組成物

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

(a) 水と、(b) 着色料と、(c) オクチルフェノキシ = ポリエトキシエタノール類、アセチレン基を持つジオール類、及びそれらの混合物からなるグループから選ばれる非イオン界面活性剤と、(d) 式 $[(F_{2n+1}C_nCH_2CH_2S)_2(CH_3)C-CH_2CH_2COO^-][B^+]$ (ここで、 n は 8 ~ 20 の整数、及び B はカチオンである) 及び式 $[(F_3C(F_2C)_nCH=CHCH_2OCH(OH)CH_2)_2NCH_2COO^-][X^+]$ (ここで、 X はカチオン、及び n は 3 ~ 20 の整数である) で示されるグループより選ばれるフッ化物と、を含むことを特徴とするインキ組成物。

【請求項 2】

水と、着色料と、非イオン界面活性剤と、式 $[(F_3C(F_2C)_nCH=CHCH_2OCH(OH)CH_2)_2NCH_2COO^-][X^+]$ (ここで、 X はカチオン、及び n は 3 ~ 20 の整数である) で示されるグループより選ばれるフッ化物と、を含むことを特徴とするインキ組成物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明はインキ組成物とその調製方法、及びその使用方法に関するものである。更に詳しく述べるならば、本発明はインキジェット印刷法に適した組成物に関するものである。

【0002】

10

20

【従来の技術】

米国特許第 5, 0 1 9, 1 6 6 号では、染料、液状媒体、及び界面活性剤から成る、サーマルインキジェット印刷用組成物を開示している。このとき、界面活性剤は、ポリオキシアルキル化エーテル類、両末端に陰イオン基を持つフルオロチオアルキル類、アルキル＝アリールスルホナート（アリールスルホン酸アルキル）類、アルキルアミン第 4 級塩類、及びそれらの混合物から成るグループより選ばれるものである。また、開示されたインキ組成物をサーマルインキジェットプリンタより射出し、基材上に画像を印刷する方法も開示している。

【0003】

米国特許第 5, 4 0 1, 3 0 3 号では、鮮明な輪郭を描く第 1 のインキと、界面エネルギーの低い第 2 のインキとの界面に見られるハロ効果、第 1 のインキにある種のフルオロカーボン化合物類を添加することにより誘起されるものであるプロセスを開示している。この添加によっても、第 1 のインキによる輪郭の鮮明さは保たれる。

【0004】

【発明が解決しようとする課題】

既知の組成物及びプロセスは、その意図した目的には適しているが、より改良されたインキ組成物が必要とされている。更に、異なった色のインキをすぐに印刷しても混色にじみが少ない又は無いインキ組成物が必要とされている。また、速乾性のインキ組成物が必要とされている。更に、潜在的に優れた特性を持つインキ組成物が必要とされている。速乾性で潜在的に優れた特性を持つ、混色にじみが少ないインキ組成物もまた必要とされている。

【0005】

本発明の目的は、上記の長所を持つインキ組成物を提供することである。

【0006】

【課題を解決するための手段】

本発明（又はその特有の実施の形態）の目的は、(a) 水と、(b) 着色料と、(c) オクチルフェノキシ＝ポリエトキシエタノール類、アセチレン基を持つジオール類及びそれらの混合物からなるグループから選ばれる非イオン界面活性剤と、及び、(d) 式

$$[(F_{2n+1}C_nCH_2CH_2S)_2(CH_3)C-CH_2CH_2COO^-][B^+]$$
（ここで、n は 8 ~ 20 の整数、及び B はカチオンである）及び式

$$[(F_3C(F_2C)_nCH=CHCH_2OCH(OH)CH_2)_2NCH_2COO^-][X^+]$$
（ここで、X はカチオン、及び n は 3 ~ 20 の整数である）で示されるグループより選ばれるフッ化物と、を含むことを特徴とする、インキ組成物により達せられよう。

【0007】

【発明の実施の形態】

本発明のインキは水性液状ビヒクルを含むものである。液状ビヒクルは、単独の水のみ、又は水と水に可溶な又は水と混和する有機成分との混合物であり、その有機成分は、例えば、エチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール類、グリセリン、ジプロピレングリコール類、ポリエチレングリコール類、ポリプロピレングリコール類、トリプロピレングリコール＝モノメチルエーテル、アミド類、エーテル類、尿素、尿素置換体、カルボン酸類及びその塩類、エステル類、アルコール類、有機スルフィド類、有機スルホキシド類、スルホン類（例えば、スルホラン）、アルコール誘導体類、カルピトール、ブチルカルピトール、セロソルブ、エーテル誘導体類、アミノアルコール類、ケトン類、N-メチルピロリドン、2-ピロリドン、シクロヘキシルピロリドン、ヒドロキシエーテル類、スルホキシド類、ラクトン類、高分子電解質類、メチル＝スルホニルエタノール、イミダゾール、及びその他の水に可溶又は水と混和する物質、及びそれらの混合物である。水と水に可溶又は混和する有機溶媒との混合物を液状ビヒクルとして用いる場合、水と有機溶媒の比率は、通常約 100 : 0 ~ 約 30 : 70、望ましくは約 97 : 3 ~ 約 40 : 60 の範囲である。水以外の液状ビヒクル成分は通常、水（100）以上の沸点をもつ湿潤剤として働く。本発明のインキ組成物中において、液状ビヒクルは通常インキ

10

20

30

40

50

の約60～約95重量%、望ましくは約70～約90重量%を占めるが、この範囲を越えても差支えない。

【0008】

また、本発明のインキ組成物には着色料が含まれている。染料類、顔料類、それらの混合物等、適当であればいかなる着色料も用いることができる。

【0009】

適当な染料又は染料混合物は、インキの液状ビヒクルに可溶な、アシッド染料、ダイレクト染料、リアクティブ染料等であり、水溶性のアニオン染料も用いることができる。

【0010】

本発明のインキに用いられる、適当な顔料の例としては、チャンネルブラック、ファーン
スブラック、ランプブラック等の、様々なカーボンブラック類が挙げられる。着色顔料には、
レッド、グリーン、ブルー、ブラウン、マゼンタ、シアン、及びイエロー、及びそれら
の混合物の微粒子が含まれる。

10

【0011】

また、非イオン界面活性剤もインキ中に含まれる。適当又は必要であれば、いかなる非イ
オン界面活性剤も使用できる。適当な非イオン界面活性剤の例としては、コネチカット州
ダンバリー、ユニオン カーバイド社より入手できる、トリトン(TRITON) X-100な
どの、オクチルフェノキシ=ポリエトキシエタノール類、ペンシルバニア州アレンタウン
、エアー プロダクツ & ケミカルズ社(Air Products & Chemicals Co.)より入手でき
る、サーフィノール(SURFYNOL) GA及びサーフィノール CT-136などの、2, 4
、7, 9-テトラメチル-5-デシン-4, 7-ジオール等のアセチレン基を持つジオー
ル類、コネチカット州ダンバリー、ユニオン カーバイド社より入手できる、タージトール
(TERGITOL) TMN-10(オキシエチレン単位を10個含む。推定構造式： $C_{12}H_{25}O(C_2H_4O)_{10}H$)などの、トリメチルノニル=ポリエチレングリコール=エーテル類
、デラウェア州ウィルミントン、E. I. デュポン ド ネモー社(Du Pont de Nemours
& Co.)より入手できる、マーポール(MERPOL) SH(推定構造式： $CH_3(CH_2)_{12}(OC_2H_4)_8OH$)などの、エチレンオキシドの非イオン性エステル類、デラウェア州ウィ
ルミントン、E. I. デュポン ド ネモー社より入手できる、マーポール LFH(推
定構造式： $CH_3(CH_2)_n(OC_2H_4)_8(OC_3H_6)_8OH$ 、nは約12～約16の整
数である)などの、エチレンオキシドとプロピレンオキシドの非イオン性エステル類等、
及びそれらの混合物が挙げられる。非イオン界面活性剤はインキ中に適当な又は必要な量
、通常約0.1～約5重量%、望ましくは約0.5～約2重量%含まれるが、この範囲を
越えても差支えない。

20

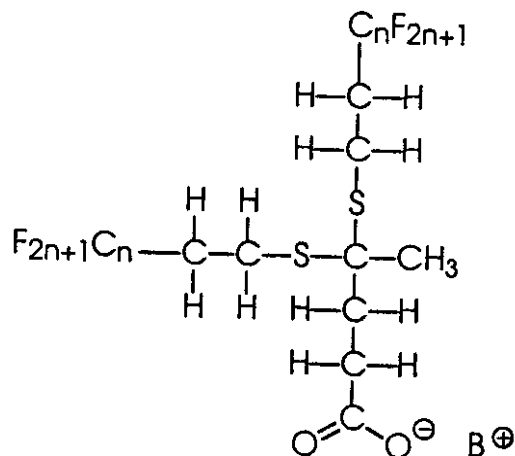
30

【0012】

また、インキ中にはフッ化物が含まれる。ある実施の形態においては、フッ化物は次の式
で示されるものである。

【0013】

【化1】



10

ここで、 n は約8～約20の整数、及び B はカチオンである。特にある実施の形態においては、 n は10、 B は $(\text{HO}-\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}_2^+$ であった。他の適当なカチオンの例としては、アンモニウム、 $(\text{HO}-\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{NH}^+$ 、 $(\text{HO}-\text{CH}_2\text{CH}_2)\text{NH}_3^+$ 、イミダゾリウム、 N -メチルイミダゾリウム、又は N -ブチルイミダゾリウムなどのイミダゾリウムカチオン、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン=ヒドロクロリド、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン=ヒドロシトラート、プロトン化1,4-ジアザビシクロ[2.2.2]オクタン、等が挙げられる。この式で示される物質は、例えば、ニューヨーク州アーズレイ(ノースカロライナ州グリーンズボロ)、チバガイギーより、ロジン(LODYNE) P-201として入手できる。

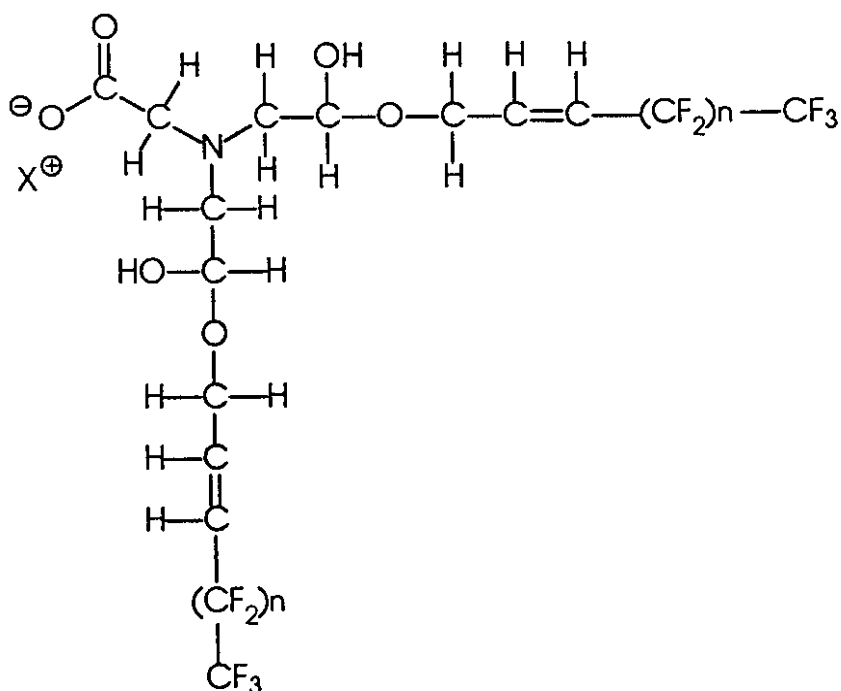
20

【0014】

また他の実施の形態においては、フッ化物は次の式で示されるものである。

【0015】

【化2】



30

40

ここで、 X^+ はカチオン、及び n は約3～約20、望ましくは約4～約15、更に望ましくは約5～約11の整数である。適当なカチオンの例としては、アンモニウム、 $(\text{HO}-$

50

$\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}_2^+$ 、 $(\text{HO}-\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{NH}^+$ 、 $(\text{HO}-\text{CH}_2\text{CH}_2)\text{NH}_3^+$ 、イミダゾリウム、N-メチルイミダゾリウム、又はN-ブチルイミダゾリウムなどのイミダゾリウムカチオン、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン=ヒドロクロリド、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン=ヒドロシトラート、プロトン化1,4-ジアザピシクロ[2.2.2]オクタン、等が挙げられる。この式で示される物質は、例えば、ニューヨーク州アーズレイ(ノースカロライナ州グリーンズボロ)、チバガイギーより、ロジン P-502として入手できる。この物質は、nに幅をもつ物質の混合物であり、その平均値は約9である。

【0016】

このフッ化物はインキ中に効果的な又は必要な量含まれる。通常、インキの約0.1~約10重量%、望ましくは約0.25~約6重量%、より望ましくは約0.5~約5重量%、更に望ましくは約1~約4重量%であるが、この範囲を越えても差支えない。

10

【0017】

上記の式で示されるフッ化物の混合物を用いることもできる。

【0018】

フッ化物はインキ中に効果的な又は必要な量含まれる。通常、インキの約0.1~約10重量%、望ましくは約0.5~約5重量%であるが、この範囲を越えても差支えない。

【0019】

インキ組成物は、一般的にサーマルインキジェット印刷法での使用に適した粘度である。室温(約25)においては通常、インキの粘度は約5センチポアズ以下、望ましくは約1~約3.5センチポアズであるが、この範囲を越えても差支えない。

20

【0020】

本発明のインキ組成物は、適当な又は望ましいpHに調整できる。サーマルインキジェット印刷法の、幾つかの実施の形態において、pH値は通常約8~約9.5、望ましくは約8.0~約9.0であるが、この範囲を越えても差支えない。

【0021】

本発明はまた、本発明のインキ組成物をインキジェット印刷装置に用い、インキの微細液滴を発生させて基材上に画像パターンを射出する方法をその目的としている。特に望ましい実施の形態では、印刷装置において、ノズル中のインキを画像パターンに従って選択的に加熱し、これによりインキの微細液滴を発生させて画像パターンに沿って射出する、サーマルインキジェット法を用いている。ゼロックス(登録商標)4024紙等の普通紙、罫線付きノート紙、ボンド紙、シャープ社のシリカコート紙やJuJo紙等のシリカコート紙、透明画基材、織物、繊維製品、プラスチック類、高分子フィルム、金属などの無機基材や木材等、基材として適当であれば、いかなるものも使用できる。望ましい実施の形態では、普通紙のような多孔性又はインキを吸収し易い基材に印刷を行っている。

30

【0022】

【実施例】

実施例1

以下のようにして溶液を調製した。脱イオン水50.04gとベタイン(フィンランド国ヘルシンキ、フィンシュガー バイオメディカル(Finnsugar Biomedical)より入手)15g、1-メチルイミダゾール(ウィスコンシン州ミルウォーキー、アルドリッチ ケミカル社より入手)6gを混合した。これを24.6において5分間攪拌したときのpHは、10.87であった。これに亜リン酸(ニュージャージー州クランバリー、ローヌプーラン(Rhone Poulenc)より入手した、70重量%の水溶液)0.09gを加え、溶液のpHを25.0において8.72にした。次に、殺生物剤 ダウイシル(DOWICIL)150(ミシガン州ミッドランド、ダウ ケミカル社より入手)を0.1008g、界面活性剤トリトン X-100(ペンシルバニア州フィラデルフィア、ローム & ハース(Rhom & Haas)より入手)を0.49g、ロジン P-201(チバガイギーより入手し、ロータリーエバポレーターで濃縮した、フッ化物を14.5重量%含む溶液)を15.53g、プロジェクト ファスト ブラック(PRO-JET FAST BLACK) 2染料(デラウェア州

40

50

ウィルミントン、ゼネカ カラーズ(Zeneca Colors) より、液状のものを入手し、ストリッピングして粉末状にしたもの)を3.98g、及び、更に脱イオン水8.77gを加え、30分間ロールミルにかけた。得られたインキを、1.2 μ m孔径のマグナ(Magna) ナイロンフィルターで、20秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が3.32センチポアズ、24におけるpHが8.72、表面張力が30.4ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が6.95ミリモー(ミリジーメンズ)であった。

【0023】

このように調製されたインキを、ヒューレットパッカード(Hewlett-Packard) デスクジェット 500C サーマルインキジェットプリンタで用いて、コートランド(Courtland) 4024 DP紙(フェルトサイド)に印刷を行った。幾つかの例においては、紙送りを加熱するヒートガンによりインキを乾燥した。また他の例においては、加熱装置を用いていない。このようにして得られた印刷画像は、彩度及び混色にじみについては優れた特性を示し(MFLFN=5)、透き通しが少なく、また冷めても紙の歪みが少なかった。

【0024】

実施例2.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0025】

【表1】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	35.03
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15.01
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	6.02
pH=11.04 (25.1°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.1
pH=8.71 (25.6°C)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1004
トリトン X-100 (ローム & ハース)	0.49
ロジン P-201 (フッ化物を14.5重量%含有) (チバガイギー)	15.48
アシッド エロー 79染料 (ベイスクリプト(Bayscript)) イエロー BG溶液、固体状染料を13.3重量%含有) (バイエル モベイ(Bayer Mobay))	20.71
脱イオン水	7.06
ロールミル 30分	

得られたインキを、1.2 μ m孔径のマグナナイロンフィルターを用い、2ポンド/平方インチ(140.74g/cm²)の圧力で30秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が3.32センチポアズ、24におけるpHが9.07、表面張力が37.9ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が2.75ミリモーであった。

【 0 0 2 6 】

このインキを実施例 1 で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例 1 と同様の結果が得られた。

【 0 0 2 7 】

実施例 3 .

次のインキ成分を用いて、実施例 1 のプロセスを繰り返した。

【 0 0 2 8 】

【表 2】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	4 5 . 7 3
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	1 5
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5 . 0 1
p H = 1 0 . 8 0 (2 7 . 1 ° C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0 . 0 8
p H = 8 . 7 5 (2 7 . 6 ° C)	
ダウシル 1 5 0 / 2 0 0 (ダウ ケミカル社)	0 . 1 0 0 2
トリトン X-1 0 0 (ローム & ハース)	1
ロジン P-2 0 1 (フッ化物を 1 4 . 5 重量%含有) (チバガイギー)	2 4 . 1
プロジェクト ファスト イエロー 2 染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	2 . 9 9
脱イオン水	5 . 9 9
ロールミル 3 0 分	

得られたインキを、1 . 2 μ m 孔径のマグナナイロンフィルターを用い、1 分以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、2 5 における粘度が 4 . 5 3 センチポアズ、2 5 . 4 における p H が 8 . 9 0、表面張力が 3 0 . 6 ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が 5 . 3 1 ミリモーであった。

【 0 0 2 9 】

このインキを実施例 1 で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例 1 と同様の結果が得られた。

【 0 0 3 0 】

実施例 4 .

次のインキ成分を用いて、実施例 1 のプロセスを繰り返した。

【 0 0 3 1 】

【表 3】

10

20

30

40

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	50.02
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	14.99
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5.08
pH=10.81 (26.2℃)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.07
pH=8.79 (26.7℃)	
ダウイシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1007
トリトン X-100 (ローム & ハース)	3.02
ロジン P-201 (フッ化物を14.5重量%含有) (チバガイギー)	17.26
プロジェクト ファスト イエロー 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	3.02
脱イオン水	6.44
ロールミル 30分	

10

20

得られたインキを、1.2 μ m孔径のマグナナイロンフィルターを用い、45秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が7.96センチポアズ、24.4におけるpHが8.85、表面張力が31.3ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が4.67ミリモーであった。

【0032】

30

このインキを実施例1で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例1と同様の結果が得られた。

【0033】

実施例5.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0034】

【表4】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	45.04
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15.01
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5
pH=10.86 (26.1°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.07
pH=8.82 (26.3°C)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.0994
トリトン X-100 (ローム & ハース)	1.01
ロジン P-201 (フッ化物を14.5重量%含有) (チバガイギー)	24.15
プロジェクト ファスト ブラック 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	4
脱イオン水	5.82
ロールミル 30分	

10

20

得られたインキを、1.2 μ m孔径のマグナナイロンフィルターを用い、1分15秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が5.03センチポアズ、24.4におけるpHが8.84、表面張力が31.1ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が6.43ミリモーであった。

【0035】

30

このインキを実施例1で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例1と同様の結果が得られた。

【0036】

実施例6.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0037】

【表5】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	50
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15.01
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5.01
pH=10.82 (25.6℃)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.08
pH=8.71 (26.3℃)	
ダウイシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1007
トリトン X-100 (ローム & ハース)	2.99
ロジン P-201 (フッ化物を14.5重量%含有) (チバガイギー)	17.3
プロジェクト ファスト イエロー 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	3.99
脱イオン水	5.52
ロールミル 30分	

10

20

得られたインキを、1.2 μ m孔径のマグナナイロンフィルターを用い、56秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が6.11センチポアズ、24.7におけるpHが8.75、表面張力が30.5ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が6.25ミリモーであった。

【0038】

30

このインキを実施例1で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例1と同様の結果が得られた。

【0039】

実施例7.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0040】

【表6】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	42.05
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	6
pH=10.91 (26.1°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.13
pH=8.63 (27.2°C)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.0997
サーフィノール GA (エアー プロダクツ & ケミカルズ)	0.49
ロジン P-201 (フッ化物を19.9重量%含有) (チバガイギー)	11.3
アシッド エロー 79染料 (ベイスクリプト イエロー BG溶液、固体状染料を13.3重量%含有) (バイエル モベイ)	20.68
pH=9.05 (25.9°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.11
pH=8.77 (25.2°C)	
脱イオン水	4.14
ロールミル 30分	

得られたインキを、1.2 μm 孔径のマグナナイロンフィルターを用い、2ポンド/平方インチ(140.74 g/cm²)の圧力で、20秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が2.91センチポアズ、24.2におけるpHが8.78、表面張力が35.4ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が3.40ミリモーであった。

【0041】

このインキを実施例1で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例1と同様の結果が得られた。

【0042】

実施例8.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0043】

【表7】

10

20

30

40

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	58
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	6.01
pH=10.79 (26.5°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.08
pH=8.81 (26.7°C)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1004
サーフィノール GA (エアー プロダクツ & ケミカルズ)	0.5
ロジン P-201 (フッ化物を19.9重量%含有) (チバガイギー)	11.37
プロジェクト ファスト ブラック 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	4.01
脱イオン水	4.93
ロールミル 30分	

10

20

得られたインキを、1.2 μm 孔径のマグナナイロンフィルターを用い、2ポンド/平方インチ(140.74 g/cm^2)の圧力で、53秒以上の時間をかけてろ過した。ろ過直後のインキは、25における粘度が3.24センチポアズ、23.9におけるpHが8.82、表面張力が30.4ダイン/センチメートル、及び電気伝導率が6.60ミリモであった。

30

【0044】

このインキを実施例1で述べたと同様にプリンタに用いたところ、実施例1と同様の結果が得られた。

【0045】

比較例A.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0046】

【表8】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	45.04
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15.01
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5.01
pH=10.82 (26.2℃)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.08
pH=8.79 (27.0℃)	
ダウイシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.0997
ロジン P-201 (フッ化物を24重量%含有) (チバガイギー)	10.43
アシッド エロー 79染料 (ベイスクリプト イエロー BG溶液、固体状染料を13.3重量%含有) (バイエル モベイ)	20.73
脱イオン水	3.6
ロールミル 30分	

10

20

このように調製されたインキを、ヒューレットパッカード デスクジェット 500C サーマルインキジェットプリンタで用いて、コートランド 4024DP紙(フェルトサイド)に印刷を行った。幾つかの例においては、紙送りを加熱するヒートガンによりインキを乾燥した。また他の例においては、加熱装置を用いていない。このようにして得られた印刷画像は、実施例1~8のものに比べ、より長い乾燥時間を必要とした。また、実施例1~8のものに比べ、混色にじみが大であった(MFL EN=25)。

30

【0047】

比較例B.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0048】

【表9】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	45.04
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	4.99
pH=10.84 (26.8℃)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.08
pH=8.71 (27.2℃)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1007
ロジン P-201 (フッ化物を24重量%含有) (チバガイギー)	10.45
N-ラウロイルサルコシン=ナトリウム (陰イオン系界面活性剤) (シグマ ケミカルズ)	0.025
アシッド エロー 79染料 (ベイスクリプト イエロー BG溶液、固体状染料を13.3重量%含有) (バイエル モベイ)	20.73
脱イオン水	3.58
ロールミル 30分	

10

20

このインキを比較例Aで述べたと同様にプリンタに用いたところ、比較例Aと同様の結果が得られた。

【0049】

30

比較例C.

次のインキ成分を用いて、実施例1のプロセスを繰り返した。

【0050】

【表10】

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	60.04
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5.02
pH=10.70 (26.5℃)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.07
pH=8.72 (26.8℃)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.0996
ロジン P-201 (フッ化物を24重量%含有) (チバガイギー)	10.42
プロジェクト ファスト ブラック 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	3.5
脱イオン水	5.85
ロールミル 30分	

10

20

このインキを比較例 A で述べたと同様にプリンタに用いたところ、比較例 A と同様の結果が得られた。

【0051】

比較例 D .

次のインキ成分を用いて、実施例 1 のプロセスを繰り返した。

【0052】

【表 11】

30

成 分 (製造元)	量 (g)
脱イオン水	60.04
ベタイン (フィンシュガー バイオメディカル)	15.01
1-メチルイミダゾール (アルドリッチ ケミカル社)	5.01
pH=10.70 (26.3°C)	
亜リン酸 (ローヌ プーラン)	0.08
pH=8.70 (26.8°C)	
ダウシル 150/200 (ダウ ケミカル社)	0.1002
ロジン P-201 (フッ化物を24重量%含有) (チバガイギー)	10.43
N-ラウロイルサルコシン=ナトリウム (陰イオン系界面活性剤) (シグマ ケミカルズ)	0.025
プロジェクト ファスト ブラック 2染料 (固体状) (ゼネカ カラーズ)	3.5
脱イオン水	5.8
ロールミル 30分	

10

20

このインキを比較例 A で述べたと同様にプリンタに用いたところ、比較例 A と同様の結果が得られた。

フロントページの続き

(72)発明者 ウォーター エフ ウェフラー
アメリカ合衆国 ニューヨーク州 ピッツフォード ウッド ヒル ロード 43

審査官 中野 孝一

(56)参考文献 特開平03-037275(JP,A)
特開平08-333539(JP,A)
特開平07-314888(JP,A)
特開昭63-025086(JP,A)

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)
C09D11/00-11/20、
CAplus(STN)、
REGISTRY(STN)