

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
8. August 2002 (08.08.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 02/061003 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation⁷: C09D 11/16 6, 90562 Kalchreuth (DE). HORVAT, Ivan [DE/DE]; Wilhelm-Tröltsch-Strasse 10, 91781 Weissenburg (DE).
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/00910 SCHRÖDER, Klaus-Dieter [DE/DE]; Harrlacher Strasse 42f, 90453 Nürnberg (DE).
(22) Internationales Anmeldedatum: 29. Januar 2002 (29.01.2002) (74) Anwalt: LEISSLER-GERSTL, Gabriele; Eisenführ, Speiser & Partner, Zusammenschluss Nr. 15, Arnulfstrasse 25, 80335 München (DE).
(25) Einreichungssprache: Deutsch (81) Bestimmungsstaaten (national): JP, US.
(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch (84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).
(30) Angaben zur Priorität:
101 03 982.4 30. Januar 2001 (30.01.2001) DE
101 35 530.0 20. Juli 2001 (20.07.2001) DE
101 46 187.9 19. September 2001 (19.09.2001) DE
101 46 188.7 19. September 2001 (19.09.2001) DE

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): SCHWAN-STABILO SCHWANHÄUSSER GMBH & CO. [DE/DE]; Schwanweg 1, 90562 Heroldsberg (DE).
(72) Erfinder; und
(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): DENNINGER, Hanns-Dieter [DE/DE]; Paradiesstrasse 16, 90459 Nürnberg (DE). SPENGLER, Thomas [DE/DE]; Neue Gasse

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: MARKING LIQUID

(54) Bezeichnung: MARKIERUNGSFLÜSSIGKEIT

(57) Abstract: The invention relates to a marking liquid which contains a polymer dispersion with particles which are coloured with a marking agent, optionally, other colours and marking agents, one or more salts of a polyvalent, particularly bi- or trivalent cation, water in addition to, optionally, moisture retaining agents and other normal additives. The polymer forming the polymer particles is selected from the polyester group, polyesteramids, polymers and copolymers based on acrylates or methacrylates with one part of the free carboxyl acid group having less than 10 wt % melamine-formaldehyde-sulfonamide resins and mixtures therefrom.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft eine Markierungsflüssigkeit, die eine Polymerdispersion mit Teilchen, die mit Markierungsmittel gefärbt sind, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen, insbesondere zwei- oder dreiwertigen Kations, Wasser sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive enthält, wobei das die Polymerteilchen bildende Polymer ausgewählt ist aus der Gruppe Polyester, Polyesteramide, Polymere und Copolymere auf Basis von Acrylat oder Methacrylat mit einem Anteil an freien Carbonsäuregruppen von weniger als 10 Gew.-%, Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharze und Mischungen davon.



WO 02/061003 A1

Markierungsflüssigkeit

Beschreibung

Die Erfindung betrifft eine Markierungsflüssigkeit und deren Verwendung.

Markierungsflüssigkeiten werden dazu verwendet, Texte bzw. Textstellen durch ihre leuchtende Farbe hervorzuheben. Die Markierungsflüssigkeit wird dabei üblicherweise von einem Auftrags- oder Schreibgerät mit entsprechend ausgebildeter Spitze abgegeben. Üblicherweise enthalten Markierungsflüssigkeiten Tagesleuchtfarben oder fluoreszierende Farbstoffe bzw. Färbemittel, die die Leuchtwirkung auf der Oberfläche einer Schreibunterlage, z.B. eines Papiers erzeugen. Die Markierungsflüssigkeit soll dabei beim Überstreichen des geschriebenen Textes diesen zwar hervorheben, aber nicht verändern, insbesondere weder verwischen, noch verfärben.

Es ergeben sich nun Probleme, wenn Markierungsflüssigkeiten auf Wasserbasis verwendet werden, um von einem Tintenstrahldrucker ausgedruckte Texte zu markieren.

Tintenstrahldrucker sind weitverbreitet - ebenso wie das Markieren von Texten und Textstellen mit fluoreszierenden Tinten mit Textmarkern und Highlightern. Die Tinten, die für den Tintenstrahldruck verwendet werden, basieren meist auf wässrigen Flüssigkeiten und sind entweder Lösungen wasserlöslicher Farbstoffe oder wässrige Dispersionen von Pigmenten oder eingefärbten Polymerteilchen, die auch als pigmentierte Tinten bezeichnet werden. Die pigmentierten Tinten setzen sich immer mehr durch, weil sie eine bessere Lichtechtheit besitzen, als die meist unter Verwendung von wasserlöslichen Farbstoffen hergestellten, und zudem feinere Drucke mit höherer Auflösung erlauben. Farbstoffbasierte Tinten dringen zwar tiefer in das verwendete Papier ein und färben die Fasern intensiver an und haften dadurch auch besser, sie haben aber den Nachteil einer geringeren Lichtechtheit und können außerdem mit sogenannten Tintenkilern, meist Lösungen von Reduktionsmittel und/oder Säuren, farblich verändert oder gelöscht werden.

In der pigmentierten Tintenstrahldrucktinte sind die für den Druck verwendeten Pigmente mit Stabilisatoren dispergiert, die beim Drucken nach dem Trocknen als Film auf dem Papier zurückbleiben. Wenn nun eine wässrige Flüssigkeit mit dem getrockneten Text in Kontakt kommt, so löst das wässrige Medium die das Pigment stabilisierende Schicht zumindest an, wodurch die Pigmentteilchen verschoben werden können. Dadurch verwischt oder verschmiert der Text. Dieser Trocknungsprozess dauert etliche Sekunden bis mehrere Minuten, in denen das Druckbild besonders empfindlich ist. Dieselben Probleme können auch bei einem Text auftreten, der mit einer pigmentierten Tinte auf Basis von Polymerteilchen ausgedruckt wurde.

Für pigmentierte Strahldrucktinten werden sehr häufig wasserlösliche oder in Wasser dispergierbare Polymere oder feinteilige Polymerdispersionen verwendet. Dies sind oft Homo- oder Copolymere auf Basis von Acrylat, Methacrylat und Styrol, sowie Copolymere auf Basis von Styrol und Acrylnitril. Diese Polymerdispersionen haben meist einen basischen oder ganz schwach sauren pH-Wert. Die Stabilisatoren werden daher auch von wässrigen basischen oder ganz schwach sauren Lösungen und auch von neutralem Wasser wieder gelöst oder angelöst.

Die in sogenannten Textmarkern oder Highlightern verwendeten Markierungsmittel sind üblicherweise wässrige Zubereitungen eines fluoreszierenden Färbemittels oder Tagesleuchtfarbstoffes, die oft zumindest schwach basisch sind. Pyranin (C.I. Solvent Green 7, Nr. 59.040), ein häufig verwendeter Farbstoff mit stark gelber Fluoreszenz, leuchtet z.B. am stärksten in einem alkalischen Bereich von pH 8 bis 12, insbesondere bei einem pH

von 8 bis 10. Aus US-A 6169185 ist auch die Verwendung von Polyesterdispersionen zur Herstellung von fluoreszierenden Strahldrucktinten bekannt, die besondere Eigenschaften erfüllen müssen, um für den Strahldruck geeignet zu sein.

Wenn man daher einen von einem Tintenstrahldrucker mit pigmentierter oder pigmenthaltiger Tinte gedruckten Text mit einem alkalischen Markierungsflüssigkeit enthaltenden Marker überstreicht, wird auch nach dem gänzlichen Trocknen der Tinte der Stabilisator der Tinte wieder angelöst, was zum Verwischen der Schrift durch Verschieben der Pigmentteilchen führt. Ganz besonders empfindlich reagiert ein solcher Text gegen Ende oder unmittelbar nach der Trocknungsphase. Dieses Problem tritt auch auf, wenn destilliertes Wasser für die Herstellung der Markierungsflüssigkeit verwendet wird und der pH-Wert in etwa neutral ist.

Eine Lösung des Problems, die sich anzubieten scheint, besteht darin, die Markierungsflüssigkeit im sauren Bereich einzustellen, da dann der Stabilisator, selbst wenn er von dem wässrigen Medium angelöst wird, sofort wieder ausgefällt werden könnte. Die Zugabe von Säure hat sich allerdings in der Praxis nicht als geeignet erwiesen, da einerseits Farbstoffe auf Änderungen des pH-Wertes häufig durch Farbumschläge reagieren und andererseits der Zusatz von Säuren die Markierungsflüssigkeit selbst instabilisiert. Markierungsflüssigkeiten, die Pyranin enthalten, zeigen bei einer sauren Einstellung keinerlei Fluoreszenz und wären somit für den vorgesehenen Verwendungszweck ungeeignet. Aber auch Markierungsflüssigkeiten mit einem pH-Wert im schwach sauren Bereich bringen keine Verbesserung der Situation, da ihre Acidität geringer ist als die Basizität der Stabilisatoren in den Tintenstrahldrucktinten und diese damit auf dem Papier beim Überstreichen trotzdem nicht spontan ausgefällt werden können.

Die Hersteller von Tintenstrahldrucktinten dahin zu bringen, ihre Produkte an die Bedingungen der Markierungstinten anzupassen, ist ebenfalls kein gangbarer Weg.

EP-A 0761783 beschreibt ein Aufzeichnungsmedium für einen Strahldrucker, bei dem das dispergierte Pigment durch Zugabe eines Salzes ausgefällt wird. Das Salz kann aber erst direkt beim Drucken zugegeben werden, da ansonsten die Dispersion instabil ist.

Bekannt ist auch aus WO 00/71629, dass durch Verwendung von Salzen, insbesondere von Alkalisalzen, ein transparenter Farbauftrag undurchsichtig gemacht werden kann.

Aufgabe der Erfindung war es daher, eine Markierungsflüssigkeit bereitzustellen, die auch bei dem Überstreichen von mit Tintenstrahldrucktinte, insbesondere mit pigmentierter Tinte geschriebenen Text, diesen nicht verwischt oder verschmiert und insbesondere den in der Tintenstrahldrucktinten enthaltenen Stabilisator auszufällen vermag, wobei die Markierflüssigkeit gleichzeitig ihre Stabilität behält.

Diese Aufgabe wird gelöst mit einer Markierflüssigkeit, die eine Polymerdispersion mit Teilchen, die mit Markierungsmittel gefärbt sind, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen, insbesondere zwei- oder dreiwertigen Kations, Wasser sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive enthält, wobei das die die Polymerteilchen bildende Polymer ausgewählt ist aus der Gruppe Polyester, Polyesteramide, Polymere und Copolymere auf Basis von Acrylat oder Methacrylat, Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharze und Mischungen davon.

Überraschenderweise wurde festgestellt, daß die Verwendung einer Polymerdispersion, die mit Markierungsmittel beladene Polymerteilchen enthält, wobei die Polymere aus den oben genannten ausgewählt sind, in Kombination mit Salzen auf Basis von mehrwertigen Kationen in wässrigem Medium eine stabile Markierflüssigkeit ergibt, die beim Überstreichen von mit pigmentierter Tintenstrahl-tinte gedrucktem Text oder mit pigmentierter Tinte geschriebenen Text diesen nicht negativ beeinträchtigt.

Darüberhinaus führt der erfindungsgemäß vorgesehene Zusatz von Salzen mehrwertiger Kationen auch bei längerer Lagerung bei wechselnden Temperaturen zwischen -20°C und $+50^{\circ}\text{C}$ – Temperaturen, wie sie bei Transporten in unseren Klimazonen durchaus auftreten könne - zu keinen nachteiligen rheologischen Veränderungen oder Separationen, Ausflockungen, Koagulationen oder ähnlichem.

Kern der Erfindung ist daher die Kombination aus speziellen Polymerteilchen als Träger oder Stabilisatoren für das Markierungsmittel in Kombination mit Salzen auf Basis mehrwertiger, insbesondere zwei- oder dreiwertiger Kationen. Diese Kombination liefert einerseits eine stabile Markierungsflüssigkeit und führt andererseits beim Überstreichen von gedrucktem oder geschriebenen Text trotz wässrigem Lösungsmittel nicht zu einem Verschmieren. Mit der erfindungsgemäßen Markierungsflüssigkeit ist es sogar möglich,

Dokumente bereits direkt nach dem Drucken zu markieren, ohne daß die Schrift verwischt. Dies war mit den bisher bekannten Textmarkern und Highlightern nicht möglich.

Der eine wesentliche Bestandteil der erfindungsgemäßen Markierungsflüssigkeit sind mit fluoreszierenden Farbstoffen oder Tagesleuchtfarben beladene oder gefärbte Polymerpartikelchen. Es sind viele fluoreszierende und lumineszierende Farbstoffe und Leuchtfarben bekannt, die in den verschiedensten Farben leuchten. Alle diese bekannten Farbstoffe, die üblicherweise in Markern und Highlightern eingesetzt werden, sind hier geeignet. Sie werden im folgenden als "Markierungsmittel" bezeichnet. Die Markierungsmittel werden in der Regel verwendet, indem Polymerpartikelchen der definierten Art mit ihnen beladen werden. Derartige beladene Polymerpartikelchen sind in Form wässriger eingefärbter Dispersionen im Handel erhältlich. Sie werden üblicherweise hergestellt, indem Polymerisation und Einfärbung in situ erfolgen. Tinten in unterschiedlicher Einfärbung sind durch einfaches Abmischen und Verdünnen handelsüblicher Konzentrate erhältlich. So sind gelbe, blaue oder rote fluoreszierende Polymerdispersionen verfügbar, deren Mischung dann weitere Farbtöne ergibt.

Das erfindungsgemäß für die Polymerdispersion verwendete Polymer wird ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Polyestern, Polyesteramiden, Polymeren und Copolymeren auf Basis von Acrylat oder Methacrylat, Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharzen oder Mischungen davon. Es wurde gefunden, dass diese ausgewählten Polymere zur Herstellung stabiler Markierungstinten geeignet sind. Auch Mischungen dieser Polymere sind geeignet, wobei sowohl Mischungen von Polymeren einer Polymerart als auch Mischungen von Polymeren verschiedener der genannten Polymerarten verwendet werden können. Insbesondere werden Mischungen von Polymerdispersionen in Betracht gezogen, um Zubereitungen eines gewünschten Farbtons durch Mischung zu erzeugen.

Aus der Gruppe der Polyester kommen unter anderem solche Polyester in Betracht, die aus zwei oder mehrbasigen Carbonsäuremonomeren und zwei- bzw. mehrwertigen Alkoholen aufgebaut sind. Als Carbonsäuremonomere werden insbesondere geradkettige, verzweigte oder alicyclische Monomere mit zwei Carboxylgruppen, bevorzugt solche mit ein bis acht und insbesondere zwei bis sechs Kohlenstoffatomen oder reaktionsfähige Derivate davon in Betracht gezogen. Geeignete Carbonsäuremonomere sind z.B. Cyclohexandicarbonsäure, insbesondere 1,4- und 1,2-Cyclohexandicarbonsäure, sowie Adipinsäure und Bernsteinsäure und die Anhydride davon.

Als Alkohole werden zwei- oder mehrwertige geradkettige, verzweigte oder alicyclische Alkohole mit ein bis 10, bevorzugt zwei bis acht Kohlenstoffatomen verwendet. Beispiele sind Cyclohexandimethanol, Neopentylglykol, Ethylenglykol, Propylenglykol oder 2-Methyl-1,3-Propanediol. Der Polyester kann außer den genannten Carbonsäureeinheiten und Alkoholeinheiten weitere monofunktionelle Monomere, die insbesondere zum Kettenabbruch eingesetzt werden, enthalten. Beispiele hierfür sind Beispiele sind Methanol, Ethanol und Propanol.

Der Polyester wird geeigneterweise in Gegenwart des Markierungsmittels polymerisiert, sodaß das Markierungsmittel die Teilchen färbt und auf ihnen haften bleibt und nicht in die flüssige Phase wandert. Dispersionen von solchen mit Markierungsmittel gefärbten Polyestern, die für die erfindungsgemäße Markierungsflüssigkeit als Träger des Farbstoffes bzw. des Markierungsmittels in Betracht kommen, sind im Handel erhältlich und ihre Herstellung bedarf hier keiner näheren Erläuterung. Beispiele für geeignete Polyester und damit hergestellte gefärbte Dispersionen finden sich z.B. in US-Patent Nr. 6,169,185, auf das hier bezug genommen wird. Außerdem werden geeignete Dispersionen z.B. von den Firmen Mikuni, Sinloih und Day-Glo Color Corporation angeboten und vertrieben. Tinten in unterschiedlicher Einfärbung sind in an sich bekannter Weise durch einfaches Abmischen und Verdünnen handelsüblicher Konzentrate erhältlich. Diesen Mischungen können dann noch übliche Additive, die unten beschrieben werden, zugesetzt werden.

Ein weiteres erfindungsgemäß verwendetes Polymer, das mit fluoreszierenden Farbstoffen beladen werden kann, ist Polyesteramidharz. Es handelt sich dabei um mit Fluoreszenzfarbstoffen, sogenannten Tagesleuchtfarben, eingefärbtes Polyesteramidharz in wässriger Dispersion. Derartige eingefärbte Polymere sind im Colour-Index nicht genannt, daher kann auch keine entsprechende Zuordnung erfolgen. Sie sind im Handel erhältlich und werden beispielsweise von der Firma SWADA (London)Ltd. unter dem Handelsnamen "Fiesta" vertrieben. Hierbei handelt es sich um feinteilige Pulver in unterschiedlichen Einfärbungen, welche unter Zusatz eines Stabilisierungsmittels, z.B. Hydroxyethylcellulose oder Natriumalginat, in Wasser dispergiert und anschließend mittels einer Kugelmühle oder einer ähnlichen Mahleinrichtung auf eine endgültige Teilchengröße im Bereich von 50 bis 500 nm vermahlen werden. Vorzugsweise werden farbige "Stammdispersionen" mit einem Polymergehalt zwischen 30 und 40 Gew.% weiterverarbeitet.

Eingefärbte Polyesteramidharzteilchen sind im Handel erhältlich als Polymerpulver in den unterschiedlichsten Einfärbungen mit Fluoreszenzfarbstoffen, sogenannten Tagesleuchtfarben, unter anderem von der Firma SWADA (London) Ltd, so dass dem Fachmann, nach entsprechender Aufbereitung, wie oben ausgeführt, eine breite Palette von unterschiedlich gefärbten Polymerdispersionen auf Basis von Polyesteramidharzen zur Verfügung steht, die er direkt weiterverarbeiten oder untereinander mischen und dann weiterverarbeiten kann.

Bei der Verarbeitung von Polyesteramidharzdispersionen ist darauf zu achten, dass das Dispergieren, Mischen und Mahlen im Wesentlichen bei Raumtemperatur erfolgt und dass eine Temperatur von 40°C möglichst nicht überschritten wird. Im Bedarfsfall sollte während des Mahlens gekühlt werden. Außerdem sollte bei der Verwendung von Polyesteramidharzen der pH-Wert der wässrigen Mischung kontrolliert und ggf. durch Zugabe von verdünnter Mineralsäure, z.B. Salzsäure oder von verdünnter Carbonsäure, z.B. Essigsäure oder Zitronensäure, auf einen Wert von 5 bis 7, vorzugsweise von 5,6 bis 6,3 eingestellt werden.

Die vorgenannten handelsüblichen Polyesteramidpulver sind bei Beachtung der genannten Randbedingungen sehr leicht zu wässrigen Polymerdispersionen zu verarbeiten und später leicht zu Markierungsmitteln in der geeigneten Farbe weiterzuverarbeiten. Grundsätzlich ist es aber auch möglich, Polyesteramidteilchen im Wege der Dispersionspolymerisation herzustellen und sie nachträglich mit geeigneten Färbemitteln einzufärben. Hierbei kann ein Teil der Färbemittel in der wässrigen Lösung verbleiben. Derart hergestellte Markierungsmittel sind von weniger farbkünftig und lichtbeständig. Den so erhaltenen Markierungsmitteln können anschließend noch übliche und dem Fachmann geläufige Additive, wie oberflächenaktive Substanzen, Feuchthaltemittel, pH-Stabilisatoren, Konservierungsmittel usw. zugesetzt werden.

Bei der Verarbeitung von Polyesteramidharzdispersionen ist darauf zu achten, dass das Dispergieren, Mischen und Mahlen im Wesentlichen bei Raumtemperatur erfolgt und dass eine Temperatur von 40°C möglichst nicht überschritten wird. Im Bedarfsfall sollte während des Mahlens gekühlt werden. Außerdem sollte bei der Verwendung von Polyesteramidharzen der pH-Wert der wässrigen Mischung kontrolliert und ggf. durch Zugabe von verdünnter Mineralsäure, z.B. Salzsäure oder von verdünnter Carbonsäure, z.B. Essigsäure oder Zitronensäure, auf einen Wert von 5 bis 7, vorzugsweise von 5,6 bis 6,3 eingestellt werden.

Auch die vorgenannten handelsüblichen Harzdispersionen sind bei Beachtung der genannten Randbedingungen sehr leicht zu wässrigen Polymerdispersionen zu verarbeiten und später leicht zu Markierungsmitteln in der geeigneten Farbe weiterzuverarbeiten. Grundsätzlich ist es aber auch möglich, die Polymerteilchen im Wege der Polykondensation herzustellen und sie nachträglich mit geeigneten Färbemitteln einzufärben. Hierbei kann ein Teil der Färbemittel in der wässrigen Lösung verbleiben. Derart hergestellte Markierungsmittel sind von weniger farbkünftig und lichtbeständig. Den so erhaltenen Markierungsmitteln können anschließend noch übliche und dem Fachmann geläufige Additive, wie oberflächenaktive Substanzen, Feuchthaltemittel, pH-Stabilisatoren, Konservierungsmittel usw. zugesetzt werden.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Zubereitung kann auch eine Polymerdispersion mit Polymerteilchen auf Basis von Homo- oder Copolymeren von Acrylat oder Methacrylat, welche keine oder nur geringe Anteile an freien Carbonsäuregruppen aufweisen, als Träger oder Stabilisator verwendet werden, wobei der Anteil an freien Carbonsäuregruppen kleiner als 10 Gew.-%, bevorzugt kleiner als 5 Gew.-%, bezogen auf die Trockensubstanz an Polymer ist.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Zubereitung werden die oben definierten Polymerteilchen auf Basis von Homo- oder Copolymeren von Acrylat oder Methacrylat mit fluoreszierenden oder lumineszierenden Farbstoffen oder Leuchtfarben beladen. Alle bekannten, oben beschriebenen Markierungsmittel sind geeignet. Gefärbte Dispersionen derartiger Polymerteilchen sind auch im Handel erhältlich, beispielsweise von der Firma MIKUNI, Japan, unter Handelsbezeichnungen wie z.B. "Victoria Yellow", oder von der Firma DAYGLO, USA, unter Handelsbezeichnungen wie "Saturn Yellow ECX".

Bei diesen Produkten handelt es sich beispielsweise um eingefärbte Dispersionen von Methacrylonitril/Methacrylsäure-Copolymer oder Glycidylmethacrylat/Methylmethacrylat/Styrol-Copolymer oder um Mischungen der beiden Dispersionen von Polymerteilchen.

Sie werden beispielsweise dadurch hergestellt, dass Polymerisation und Einfärbung im Wege der Dispersionspolymerisation in situ erfolgen. Tinten in unterschiedlicher Einfärbung sind durch einfaches Abmischen und Verdünnen handelsüblicher Konzentrate erhältlich. So sind gelbe, rote oder blaue Polymerdispersionen auf Basis von Homo- oder Copolymeren von Acrylat oder Methacrylat, welche keine oder nur geringe Anteil an frei-

en Carbonsäuregruppen aufweisen, wobei der Anteil an freien Carbonsäureruppen kleiner als 10 Gew.-%, bevorzugt kleiner als 5 Gew.-%, bezogen auf die Trockensubstanz, ist als Polymer verfügbar, deren Mischung weitere Farbtöne ergibt. Grundsätzlich ist es aber auch möglich, Polymerteilchen im Wege der Dispersionspolymerisation herzustellen und sie nachträglich mit geeigneten Färbemitteln einzufärben, mit den Problemen wie oben für die Polyesteramide beschrieben.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Zubereitung kann auch eingefärbtes Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharz in einer wässrigen Dispersion eingesetzt werden. Derartige eingefärbte Polymere sind im Colour-Index nicht genannt, daher kann auch keine entsprechende Zuordnung erfolgen. Sie sind im Handel erhältlich und werden beispielsweise von der Firma SWADA (London)Ltd. unter dem Handelsnamen "Fiesta" vertrieben. Hierbei handelt es sich um feinteilige wässrige Dispersionen in unterschiedlichen Einfärbungen, welche zweckmäßigerweise vor der weiteren Verarbeitung zu Markierungsflüssigkeiten nochmals mittels einer Kugelmühle oder einer ähnlichen Mahleinrichtung auf eine Teilchengröße im Bereich von 50 bis 500 nm vermahlen werden.

Eingefärbte Polymerteilchen aus Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharz sind im Handel erhältlich als Polymerpulver in den unterschiedlichsten Einfärbungen mit Fluoreszenzfarbstoffen, sogenannten Tagesleuchtfarben, unter anderem von der Firma SWADA (London) Ltd, so dass dem Fachmann, nach entsprechender Aufbereitung, wie oben ausgeführt, eine breite Palette von unterschiedlich gefärbten Polymerdispersionen auf Basis dieser Harze zur Verfügung steht, die er direkt weiterverarbeiten oder untereinander mischen und dann weiterverarbeiten kann.

Der weitere wesentliche Bestandteil der erfindungsgemäßen Markierflüssigkeit ist ein Salz auf Basis eines mehrwertigen Kations, insbesondere eines zwei- oder dreiwertigen Kations. Es können auch Mischungen von Salzen verschiedener, insbesondere mehrwertiger Kationen eingesetzt werden. Auch Salze von vierwertigen Kationen sind geeignet, wenn sie in wässriger Lösung stabil sind, allein oder in Kombination mit weiteren Salzen auf Basis zwei- und/oder dreiwertiger Kationen. Die Salzbildung kann dabei auch in situ, durch Neutralisation einer geeigneten Base mit einer Säure oder durch die Umsetzung eines Metalloxids mit einer Säure, erfolgen. Bevorzugt werden dabei solche Salze verwendet, die die Farbe der Markierungsflüssigkeit durch ihre Eigenfarbe in wässriger Lösung möglichst wenig beeinflussen. Salze der gängigen einwertigen Kationen, wie Natrium, Kalium und Ammonium haben sich als nicht günstig erwiesen.

Als besonders geeignet haben sich Salze zwei- und/oder dreiwertiger Kationen erwiesen, vor allem von solchen, die sich von Magnesium, Calcium, Zink, Zinn, Kobalt, Eisen(II), Eisen(III), Aluminium und Titan ableiten.

Das als Gegenion verwendete Anion ist unkritisch und kann z.B. das Anion einer anorganischen oder organischen Säure, z.B. einer Halogensäure, wie Salzsäure, von Schwefelsäure oder Salpetersäure sowie einer ein- oder mehrwertigen Carbonsäure insbesondere mit ein bis 10 Kohlenstoffatomen sein. Besonders bevorzugt als Anionen sind Chlorid, Nitrat, Sulfat, Acetat, Citrate und Propionat. Geeignet sind auch Borat und Phosphate. Besonders gute Ergebnisse wurden erzielt mit Magnesiumchlorid, Calciumchlorid, Zinkchlorid, Zinkacetat, Zinknitrat, Zinnchlorid, Eisen-II-Sulfat, Eisen-III-Chlorid, Aluminiumchlorid, Aluminiumacetat, Aluminiumhydroxidacetat, Titan-IV-Chlorid und anderen.

Die Auswahl des Salzes eines mehrwertigen Kations erfolgt unter anderem auch im Hinblick auf die gewünschte Farbe der Markierungsflüssigkeit. Einige der Salze, insbesondere von Eisen, Kobalt und Titan, weisen gelöst eine starke Eigenfarbe auf und können daher nur für ebenfalls stark gefärbte Markierflüssigkeiten verwendet werden.

Die Gesamtmenge des Salzes liegt in einem Bereich bis zur Sättigung der Lösung und bevorzugt zwischen 0,3 und 10 Gew.-%, besonders bevorzugt zwischen 1 und 10 Gew.-%. Unter 0,3 Gew.-% ist die Wirkung nicht mehr ausreichend, während mehr als 10 Gew.-% keine weitere Verbesserung der Eigenschaften mehr bringen. Besonders bevorzugt liegt die Einsatzmenge zwischen 0,8 und 7 Gew.-% und speziell für Polyester zwischen 2 und 8 Gew.-%, insbesondere zwischen 1,2 und 5 Gew.-%, speziell für Polyester zwischen 3 und 6 Gew.-%. Die Gewichtsprozentangaben beziehen sich dabei jeweils auf die Gesamtmenge der Markierungsflüssigkeit.

Die erfindungsgemäße Markierungsflüssigkeit kann außer dem bzw. den eingefärbten Polymerteilchen und dem bzw. den Salzen mehrwertiger Kationen noch weitere für derartige Markierungsflüssigkeiten übliche Inhaltsstoffe enthalten.

Das Basismedium der erfindungsgemäßen Markierungsflüssigkeit ist wässrig, so daß Wasser den Hauptteil der Flüssigkeit bildet. Gegebenenfalls können auch in geringerem Anteil wasserlösliche Lösungsmittel enthalten sein, soweit dies zweckdienlich erscheint.

Als Zusatzstoffe kommen insbesondere Feuchthaltemittel bzw. Trocknungsverzögerer in Betracht. Hier sind die üblicherweise für Markierungsmittel eingesetzten Mittel zu nennen. Insbesondere geeignet sind Glycerin, Diglycerin, Triglycerin, Diglykol, Propylenglykol, Dipropylenglykol, Butylenglykole, Hexylenglykole, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Sorbit, Mannit, Xylit, Glucose, Fructose, Saccharose, Harnstoff sowie weitere handelsübliche Produkte. Die Feuchthaltemittel werden in den üblicherweise verwendeten Mengen eingesetzt, bevorzugt in einem Anteil von 3 bis 15 Gew.-%.

Die erfindungsgemäße Markierungsflüssigkeit kann in an sich bekannter Weise zur Herstellung von Textmarkern und Highlightern eingesetzt werden. Die damit hergestellten Marker sind besonders geeignet zur Textmarkierung von mit wasserlöslicher Tinte gedruckten oder geschriebenen Texten.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist daher die Verwendung der Markierungsflüssigkeit zur Herstellung von Markierungsstiften, insbesondere solchen zur Markierung von mit pigmentierter oder pigmenthaltiger Tinte gedruckten und geschriebenen Texten.

Die Erfindung wird noch durch die folgenden Beispiele erläutert, ohne sie darauf zu beschränken. Die in den Beispielen angegebenen Mengen sind jeweils in Gew.-% bezogen auf die Gesamtmenge der Markierungsflüssigkeit angegeben. Zur Benennung der eingesetzten nichtionischen Tenside wurden international übliche Freinamen der INCI-Nomenklatur (INCI = International Cosmetic Ingredient Dictionary and Handbook) verwendet.

Beispiel 1 (Markierungsflüssigkeit gelb fluoreszierend)

Polyesterdispersion, gelb fluoreszierend	70,000
Zinkchlorid	5,000
Glycerin	5,000
Wasser, demineralisiert	20,000

Zur Herstellung wird die Polyesterdispersion in einem geeigneten Verhältnis vorgelegt und mit Wasser verdünnt, danach wird das Glycerin langsam zugegeben und dann das Zinkchlorid unter Rühren langsam zugegeben und 15 Minuten nachgerührt.

Beispiel 2 (Markierungsflüssigkeit, rot fluoreszierend)

Polyesterdispersion, rot fluoreszierend	70,000
Aluminiumchlorid	4,000
Sorbitol, 70 Gew.-% in Wasser	8,000
Wasser, demineralisiert	18,000

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 1.

Beispiel 3 (Markierungsflüssigkeit, orange fluoreszierend)

Polyesterdispersion, rot fluoreszierend	25,000
Polyesterdispersion, gelb fluoreszierend	45,000
Magnesiumchlorid	2,500
Aluminiumchlorid	1,500
Sucrose (Rohrzucker)	4,500
Wasser	21,500

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 1.

Beispiel 4 (Markierungsflüssigkeit grün)

Polyesterdispersion, gelb fluoreszierend	41,000
Polyesterdispersion, blau	29,000
Aluminiumhydroxidacetat	2,000
Calciumchlorid	3,500
Triglycerin	5,500
Wasser, demineralisiert	19,000

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 1.

Gegebenenfalls können den fertigen Mischungen noch geeignete Konservierungsmittel zugesetzt werden. Geruchsempfindliche Personen können sich eventuell an dem leichten Essiggeruch von Produkten auf Basis von Acetaten stören. Daher werden die Chloride vorgezogen.

Es empfiehlt sich, die fertigen Ansätze durch ein Tuch zu filtrieren, um eventuelle Festkörper abzutrennen. Die gewonnenen Tinten eignen sich direkt zur Abfüllung in Markier-

geräte und können in üblicher Weise weiterverarbeitet werden. Sie zeichnen sich durch niedrige Viskosität und hervorragende Leuchtkraft aus und können auch gut auf frischen Ausdrucken von Tintenstrahldruckern oder auf frischen handschriftlichen Notizen verwendet werden.

Beispiel 5 (Markierungsflüssigkeit, gelb fluoreszierend)

Saturn Yellow ECX 17 (DAYGLO)	25,000
Zinkoxid, wasserfrei	2,000
Essigsäure 80% (V/V)	5,000
Diethylenglycol	10,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	57,850

Zur Herstellung wird das Zinkoxid in der Essigsäure gelöst, gegebenenfalls muss dabei leicht erwärmt werden. In einem geeigneten Behältnis wird die Dispersion von Saturn Yellow ECX 17 vorgelegt und unter leichtem Rühren mit einem Propellerrührer mit der gleichen Menge Wasser verdünnt. Danach wird das Diethylenglycol und das Konservierungsmittel zugesetzt. Die entstandene Lösung von Zinkacetat wird mit der Restmenge an demineralisiertem Wasser verdünnt und langsam dem Ansatz zufließen lassen. Man rührt noch 30 Minuten nach, stellt gegebenenfalls den pH-Wert auf 5,3 bis 5,6 ein und filtriert den Ansatz anschließend durch ein Tuch. Man erhält so eine gelbe, opake Markierungsflüssigkeit mit starker gelber Fluoreszenz.

Beispiel 6 (Markierungsflüssigkeit, blau fluoreszierend)

Viktoria Blue G 25 (MIKUNI)	25,000
Zinkchlorid, wasserfrei	8,000
1,2-Propylenglycol	20,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	46,850

Zur Herstellung wird das Zinkoxid in einer Teilmenge Wasser gelöst. Die Dispersion von Viktoria Blue G 25 wird in einem geeigneten Gefäß vorgelegt und unter leichtem Rühren mit einem Propellerrührer gerührt. Anschließend wird das restliche Wasser zugesetzt. Man lässt anschließend das 1,2-Propylenglycol und das Konservierungsmittel zufließen und dosiert dann die Lösung von Zinkchlorid langsam zu. Man stellt den

pH-Wert mit Essigsäure auf 5,3 bis 5,6 ein und filtriert den Ansatz durch ein Tuch. Erhalten wird eine leuchtend blaue, opake Markierungsflüssigkeit, die auf Papier eine schöne blaue Fluoreszenz zeigt.

Beispiel 7 (Markierungsflüssigkeit, rot fluoreszierend)

Rocket Red ECX 13 (DAYGLO)	30,000
Zinkchlorid, wasserfrei	3,000
1,2-Propylenglycol	15,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	51,850

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 6. Man erhält eine leuchtend rote, opake Markierungsflüssigkeit mit starker roter Fluoreszenz.

Beispiel 8 (Markierungsflüssigkeit, grün fluoreszierend)

Saturn Yellow ECX 17 (DAYGLO)	30,000
C.I. Acid Blue 9 (Nr. 42090)	0,300
Zinkchlorid, wasserfrei	5,000
1,2-Propylenglycol	15,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	49,550

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 6.

Gegebenenfalls können den fertigen Mischungen noch weitere geeignete Konservierungsmittel zugesetzt und die pH-Werte durch Zusatz von Säuren oder Laugen auf den gewünschten Wert eingestellt werden. Es können auch Puffersubstanzen zur Stabilisierung des erwünschten pH-Wertes zugesetzt werden.

Es empfiehlt sich, die Ansätze zu filtrieren, beispielsweise durch ein Tuch, um evtl. Feststoffe abzutrennen. Die gewonnenen Tinten eignen sich direkt zur Abfüllung in Markiergeräte wie Textmarker oder Highlighter und können in üblicher Weise weiterverarbeitet werden. Sie zeichnen sich durch niedrige Viskosität und hervorragende Leuchtkraft aus und können auch gut auf frischen Ausdrucken von Tintenstrahldruckern oder auf frischen handschriftlichen Notizen verwendet werden.

Beispiel 9 - Herstellung einer wässrigen Pigmentdispersion

Fiesta Solar Yellow NFS-7	40,000
Natriumalginat-Lösung (5 Gew.-%)	10,000
Konservierungsmittel	0,150
Cetareth-20	2,000
Wasser, demineralisiert	47,850

Das Cetareth-20 (nichtionisches Tensid) wird in einem separaten Gefäß in etwa der zehnfachen Wassermenge gelöst; ggf. ist leicht zu erwärmen. In einem geeigneten Behältnis wird die restliche Wassermenge vorgelegt, dann wird die separat hergestellte Natriumalginatlösung zugesetzt und Konservierungsmittel und die Tensidlösung zugegeben. Unter Rühren mit einem hochtourigen Rührer, z.B. einer Zahnscheibe, wird dann bei etwa 1500 U/min das Pigmentpulver langsam zugestreut und die Mischung bei Raumtemperatur so lange gerührt, bis eine homogene Dispersion entstanden ist. Die Dispersion wird anschließend mindestens zweimal durch eine Kugelmühle, z.B. FRYMA oder NETZSCH, passiert, bis die gewünschte Teilchengröße im Bereich zwischen 50 nm und 500 nm erreicht ist. Man erhält eine gelb fluoreszierende Lösung. Diese "Stammdispersion" wird mit verdünnter Salzsäure oder Zitronensäurelösung (oder einer anderen geeigneten Mineralsäure oder Carbonsäure) auf einen pH-Wert von 5 bis 7, vorzugsweise 5,5 bis 6,5 eingestellt und, wie nachstehend beschrieben, zu Markierungsflüssigkeiten verarbeitet.

In analoger Weise können aus Fiesta Laser Red (rote Fluoreszenz), Fiesta Stellar Green NFS-8 (grüne Fluoreszenz), Fiesta Margenta NFS-10 (rotviolette Fluoreszenz), Fiesta Comet Blue NFS-60 (blaue Fluoreszenz) oder Fiesta Astral Pink NFS-1 (zartrosa) weitere "Stammdispersionen" zur Herstellung von Markierungsflüssigkeiten hergestellt werden. Wesentlich ist dabei, dass die Temperatur der Mischung während des Verarbeitungsprozesses nicht über 40°C steigt, weil dann die Fluoreszenz der Mischungen leidet.

Beispiel 10 (Markierungsflüssigkeit, gelb fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow NFS-7 (40 gew.-%ig)	45,000
Zinkacetat	3,000
1,2-Propylenglycol	10,000
Cetareth-20	2,000

Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	39,850

In einem separaten Gefäß wird das Zinkacetat in einer ausreichenden Menge gelöst (Lösung 1). Das Cetareth-20 wird in einem separaten Gefäß in der Restmenge Wasser gelöst und dann Konservierungsmittel und 1,2-Propylenglycol zugegeben (Lösung 2). Die "Stammdispersion" wird in einem geeigneten Gefäß vorgelegt. Unter leichtem Rühren mit einem Propellerrührer wird nun die Lösung 2 zugesetzt und 5 Minuten gerührt. Danach wird unter etwas stärkerem Rühren die Lösung 1 zugegeben. Man rührt noch 30 Minuten nach, stellt den pH-Wert auf 5,3 bis 5,6 ein und filtriert den Ansatz anschließend durch ein Tuch. Man erhält so eine gelbe, opake Markierungsflüssigkeit mit starker gelber Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität, die in üblicher Weise zur Herstellung von Markiergeräten verwendet werden kann.

Beispiel 11 (Markierungsflüssigkeit, blau fluoreszierend)

Fiesta Comet Blue NFS-60 (40 gew.-%ig)	16,000
Zinkchlorid, wasserfrei	4,500
1,2-Propylenglycol	10,000
Cetareth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	67,350

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 10. Man erhält eine blaue Markierungsflüssigkeit mit schwach blauer Fluoreszenz und sehr guter Lichtstabilität.

Beispiel 12 (Markierungsflüssigkeit, rot fluoreszierend)

Fiesta Laser Red NFS-3 (40 gew.-%ig)	50,000
Zinkoxid, wasserfrei	3,000
Essigsäure (80% V/V)	6,500
1,2-Propylenglycol	12,500
Cetareth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	25,850

Zur Herstellung wird das Zinkoxid in der Essigsäure gelöst, wobei die Essigsäure vorher etwa 1:1 mit Wasser verdünnt wurde. Die Herstellung erfolgt ansonsten analog zu

Beispiel 10. Man erhält eine leuchtend rote, opake Markierungsflüssigkeit mit starker roter Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität. Neben der Anwendung in Markiergeräten eignet sich diese Farbe auch gut als Effektfarbe in Faserschreibern mit dünnerer Auftragspitze (so genannte "Neonschreiber").

Beispiel 13 (Markierungsflüssigkeit, grün fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow NFS-7 (40 gew.-%ig)	35,000
C.I. Acid Blue 9 (Nr. 42090)	0,300
Zinkchlorid, wasserfrei	3,500
1,2-Propylenglycol	12,000
Pareth-25-12	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	47,050

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 10, wobei dem Ansatz vor Zugabe der Lösungen 1 und 2 zunächst der in Wasser leicht lösliche Farbstoff C.I. Acid Blue 9 zugesetzt wird. Danach wird weiter verfahren, wie unter Beispiel 10 beschrieben. Man erhält eine opake Markierungsflüssigkeit mit deutlicher grüner Fluoreszenz und guter Lichtstabilität.

Beispiel 14 (Markierungsflüssigkeit, grün fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow NFS-7 (40 gew.-%ig)	37,500
Fiesta Comet Blue NFS-60 (40 gew.-%ig)	12,500
Magnesiumsulfat	4,000
1,4-Butylenglycol	13,500
Cetareth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	30,350

Die Herstellung erfolgt analog Beispiel 10. Man erhält eine opake grüne Markierungsflüssigkeit mit gelbgrüner Fluoreszenz und sehr guter Lichtstabilität.

Beispiel 15 (Markierungsflüssigkeit, orange fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow NFS-7 (40 gew.-%ig)	30,000
Fiesta Laser Red NFS-3 (40 gew.-%ig)	20,000

Zinkacetat	3,500
Saccharose	10,000
Oleth-25	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	34,350

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 10. Man erhält eine opake Dispersion mit sehr schöner orangener Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität. Neben der Verwendung in Markiergeräten eignet sich auch diese Farbe besonders gut für so genannte "Neonschreiber".

Beispiel 16 (Markierungsflüssigkeit, pink fluoreszierend)

Fiesta Astral Pink NFS-1 (40 gew.-%ig)	35,000
Magnesiumsulfat	3,000
Sorbitol (70 gew.-%ig)	10,000
Pareth-25-12	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	49,850

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 10. Man erhält eine zartrosa gefärbte, opake Markierungsflüssigkeit mit hellroter Fluoreszenz und guter Lichtstabilität. Sie eignet sich ebenfalls gut für so genannte "Neonschreiber".

Gegebenenfalls können den fertigen Mischungen noch weitere geeignete Konservierungsmittel zugesetzt und die pH-Werte durch Zusatz von Säuren oder Laugen auf den gewünschten Wert eingestellt werden. Es können auch Puffersubstanzen zur Stabilisierung des erwünschten pH-Wertes zugesetzt werden.

Es empfiehlt sich, die Ansätze zu filtrieren, beispielsweise durch ein Tuch, um eventuelle Feststoffe abzutrennen. Die gewonnenen Tinten eignen sich direkt zur Abfüllung in Markiergeräte wie Textmarker oder Highlighter und können in üblicher Weise weiterverarbeitet werden. Sie zeichnen sich durch niedrige Viskosität und hervorragende Leuchtkraft aus und können auch gut auf frischen Ausdrucken von Tintenstrahldruckern oder auf frischen handschriftlichen Notizen verwendet werden.

Beispiel 17 (Markierungsflüssigkeit, gelb fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow T-7	30,000
Zinkacetat	3,000
1,2-Propylenglycol	10,000
Cetareth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	54,850

Das Cetareth-20 wird in etwa 10 Teilen Wasser unter Erwärmen gelöst und zu der Farbdispersion unter Rühren zugesetzt. Danach wird diese Mischung wenigstens zwei-

zweimal durch eine Rührwerkskugelmühle System FRYMA oder NETZSCH passiert, in ein geeignetes Gefäß überführt und die mittlere Teilchengröße bestimmt. In einem separaten Gefäß wird das Zinkacetat in etwa 10 Teilen Wasser gelöst. Dem Ansatz wird nun unter Rühren mit einer Zahnscheibe langsam das Konservierungsmittel und das 1,2-Propylenglycol zugesetzt. Danach wird langsam die Lösung von Zinkacetat eingegossen. Man rührt noch 30 Minuten nach, stellt den pH-Wert auf 5,3 bis 5,6 ein und filtriert den Ansatz anschließend durch ein Tuch. Man erhält so eine gelbe, opake Markierungsflüssigkeit mit starker gelber Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität, die in üblicher Weise zur Herstellung von Markiergeräten verwendet werden kann.

Beispiel 18 (Markierungsflüssigkeit, blau fluoreszierend)

Fiesta Comet Blue T-60	18,000
Zinkchlorid, wasserfrei	3,500
1,2-Propylenglycol	10,000
Cetearth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	66,350

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 17. Man erhält eine blaue Markierungsflüssigkeit mit schwach blauer Fluoreszenz und sehr guter Lichtstabilität.

Beispiel 19 (Markierungsflüssigkeit, rot fluoreszierend)

Fiesta Laser Red T-3	35,000
Zinkoxid, wasserfrei	3,000
Essigsäure (80% V/V)	6,500
1,3-Butylenglycol	12,500
Oleth-25	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	40,850

Zur Herstellung wird das Zinkoxid in der Essigsäure gelöst, wobei die Essigsäure vorher etwa 1:1 mit Wasser verdünnt wurde. Die Herstellung erfolgt ansonsten analog zu Beispiel 17. Man erhält eine leuchtend rote, opake Markierungsflüssigkeit mit starker roter Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität. Neben der Anwendung in Markiergeräten eignet sich diese Farbe auch gut als Effektfarbe in Faserschreibern mit dünnerer Auftragspitze (so genannte "Neonschreiber").

Beispiel 20 (Markierungsflüssigkeit, grün fluoreszierend)

Fiesta Lunar Yellow GT-27	30,000
C.I. Acid Blue 9 (Nr. 42090)	0,300
Zinkchlorid, wasserfrei	3,500
Sorbitol (70 Gew.-%)	12,000
Pareth-25-12	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	52,050

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 17, wobei dem Ansatz vor Zugabe der Zinkchlorid-Lösung zunächst der in Wasser leicht lösliche Farbstoff C.I. Acid Blue 9 zugesetzt wird. Danach wird weiter verfahren, wie unter Beispiel 17 beschrieben. Man erhält eine opake Markierungsflüssigkeit mit deutlicher grüner Fluoreszenz und guter Lichtstabilität.

Beispiel 21 (Markierungsflüssigkeit, grün fluoreszierend)

Fiesta Lunar Yellow GT-27	27,500
Fiesta Comet Blue T-60	10,500
Magnesiumsulfat	4,000
1,4-Butylenglycol	11,500
Cetareth-20	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	44,350

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 17. Man erhält eine opake grüne Markierungsflüssigkeit mit gelbgrüner Fluoreszenz und sehr guter Lichtstabilität.

Beispiel 22 (Markierungsflüssigkeit, orange fluoreszierend)

Fiesta Solar Yellow T-7	28,000
Fiesta Laser Red GT-3	13,000
Zinkacetat	3,500
Saccharose	10,000
Oleth-25	2,000

Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	43,350

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 17. Man erhält eine opake Dispersion mit sehr schöner orangener Fluoreszenz und ausgezeichneter Lichtstabilität. Neben der Verwendung in Markiergeräten eignet sich auch diese Farbe besonders gut für so genannte "Neonschreiber".

Beispiel 23 (Markierungsflüssigkeit, pink fluoreszierend)

Fiesta Astral Pink GT-1	30,000
Magnesiumsulfat	3,000
Sorbitol (70 gew.-%ig)	10,000
Pareth-25-12	2,000
Konservierungsmittel	0,150
Wasser, demineralisiert	54,850

Die Herstellung erfolgt analog zu Beispiel 17. Man erhält eine zartrosa gefärbte, opake Markierungsflüssigkeit mit hellroter Fluoreszenz und guter Lichtstabilität. Sie eignet sich ebenfalls gut für so genannte "Neonschreiber".

Gegebenenfalls können den fertigen Mischungen noch weitere geeignete Konservierungsmittel zugesetzt und die pH-Werte durch Zusatz von Säuren oder Laugen auf den gewünschten Wert eingestellt werden. Es können auch Puffersubstanzen zur Stabilisierung des erwünschten pH-Wertes zugesetzt werden.

Es empfiehlt sich, die Ansätze zu filtrieren, beispielsweise durch ein Tuch, um eventuelle Feststoffe abzutrennen. Die gewonnenen Tinten eignen sich direkt zur Abfüllung in Markiergeräte wie Textmarker oder Highlighter und können in üblicher Weise weiterverarbeitet werden. Sie zeichnen sich durch niedrige Viskosität und hervorragende Leuchtkraft aus und können auch gut auf frischen Ausdrucken von Tintenstrahldruckern oder auf frischen handschriftlichen Notizen verwendet werden.

Patentansprüche

1. Markierungsflüssigkeit enthaltend eine Polymerdispersion mit Teilchen, die mit Markierungsmittel gefärbt sind, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen, insbesondere zwei- oder dreiwertigen Kations, Wasser sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive, wobei das die Polymerteilchen bildende Polymer ausgewählt ist aus der Gruppe Polyester, Polyesteramide, Polymere und Copolymere auf Basis von Acrylat oder Methacrylat mit einem Anteil an freien Carbonsäuregruppen von weniger als 10 Gew.-%, Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharze und Mischungen davon.
2. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 1 enthaltend Polyesterteilchen mit mindestens einem Markierungsmittel, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen Kations, Wasser, sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive.
3. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 1 enthaltend Polymerteilchen auf Basis von Polyesteramidharzen, mit mindestens einem Markierungsmittel, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen Kations, Wasser, sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive.
4. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 1 enthaltend Polymerteilchen auf Basis von Homo- oder Copolymeren von Acrylat oder Methacrylat, die keine oder nur geringe Anteile an freien Carbonsäuregruppen aufweisen, mit mindestens einem Markierungsmittel, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen Kations, Wasser, sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive.
5. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 1 enthaltend Polymerteilchen auf Basis von Melamin-Formaldehyd-Sulfonamidharz, mit mindestens einem Markierungsmittel, gegebenenfalls weitere Farbstoffe und Markierungsmittel, ein oder mehrere Salze eines mehrwertigen Kations, Wasser, sowie gegebenenfalls Feuchthaltemittel und weitere übliche Additive.

6. Markierungsflüssigkeit nach einem der Ansprüche 1 bis 5,
dadurch gekennzeichnet, daß die Polymerteilchen mit fluoreszierendem Farbstoff beladene Polymerteilchen sind.
7. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß Polymerteilchen, die mit verschiedenen fluoreszierenden Farbstoffen oder Tagesleuchtfarben beladen sind, enthalten sind.
8. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß eine Kombination von fluoreszierenden Farbstoffen enthalten ist.
9. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß die gefärbten Polymerteilchen in Form einer wässrigen Dispersion vorliegen.
10. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Salz ein Salz eines zwei- oder dreiwertigen Kations oder eine Mischung davon ist.
11. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Salz ein Salz von Magnesium, Calcium, Zink, Zinn, Kobalt, Eisen(II), Eisen(III), Aluminium und/oder Titan ist.
12. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Gegenion des mehrwertigen Kations von einer anorganischen oder organischen Säure abgeleitet ist.
13. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Gegenion des mehrwertigen Kations ausgewählt ist aus, Halogeniden, z.B. Chloriden, Nitraten, Sulfaten, geradkettigen, verzweigten oder alicyclischen Alkanen mit ein bis zehn, insbesondere zwei bis vier Kohlenstoffatomen und mit ein, zwei oder drei Carboxylgruppen, Phosphaten, Boraten oder Mischungen davon.

14. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das mehrwertige Kation Magnesium, Calcium, Zink oder Eisen(II) ist.
15. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Kation Aluminium oder Eisen(III) ist.
16. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß das Salz oder die Mischung der Salze in einem Anteil von 0,3 bis 10 Gew.-%, bevorzugt 1 bis 10 Gew.-% enthalten ist.
17. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 16,
dadurch gekennzeichnet, daß das Salz oder die Mischung der Salze in einem Anteil von 2 bis 8 Gew.-%, insbesondere 0,8 bis 7 Gew.-% im Fall von Polyestern, bezogen auf die verwendete Markierungsflüssigkeit, enthalten ist.
18. Markierungsflüssigkeit nach einem der vorhergehenden Ansprüche,
dadurch gekennzeichnet, daß als Feuchthaltemittel Glycerin, Diglycerin, Triglycerin, Diglykol, Propylenglykol, Dipropylenglykol, Butylenglykole, Hexylenglykole, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Sorbit, Mannit, Xylit, Glucose, Fructose und/oder Harnstoff enthalten ist.
19. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 15,
dadurch gekennzeichnet, daß das Feuchthaltemittel in einem Anteil von 3 bis 15 Gew.-%, bezogen auf die Markierungsflüssigkeit, enthalten ist.
20. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 2,
dadurch gekennzeichnet, daß die Partikel durch Kondensationsreaktion eines zwei- oder mehrwertigen Alkohols mit einer zwei- bzw. mehrbasigen Säure in Gegenwart des fluoreszierenden Farbstoffs erhalten wurden.
21. Markierungsflüssigkeit nach Anspruch 2,
dadurch gekennzeichnet, daß die das Markierungsmittel tragenden Polyesterpartikel durch Emulsionspolymerisation in Anwesenheit des Markierungsmittels hergestellte Polyesterpartikel sind.

22. Verwendung der Markierungsflüssigkeit nach einem der Ansprüche 1 bis 21 zur Herstellung von Markern, Highlightern und Neonschreibern.
23. Verwendung der Markierungsflüssigkeit nach einem der Ansprüche 1 bis 21 zum Markieren von mit wässriger pigmentierter Tinte gedruckten oder geschriebenen Texten.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 02/00910A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09D11/16

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

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C09D

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

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

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 5 294 664 A (MORRISON JR ROBERT G ET AL) 15 March 1994 (1994-03-15) column 1, line 48 - line 57 column 3, line 23 - line 54 column 8, line 35 - column 9, line 8 ---	1, 4, 6-13, 22
A	US 4 664 711 A (KAWAGUCHI KEIZO ET AL) 12 May 1987 (1987-05-12) column 1, line 8 - line 16 column 2, line 32 - line 49 column 3, line 20 - line 68 claim 11 --- -/--	1, 4, 6-8, 10-14, 18, 22

 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex.

° Special categories of cited documents :

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

E earlier document but published on or after the international filing date

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

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

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

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

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

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

& document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

22 May 2002

Date of mailing of the international search report

06/06/2002

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Matthijssen, J-J

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 02/00910

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 3 779 780 A (DYSON J) 18 December 1973 (1973-12-18) column 3, line 51 - line 65 column 5, line 4 - line 55 claim 2 -----	1, 18, 19

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 02/00910

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 5294664	A	15-03-1994	US 5215679 A	01-06-1993
			EP 0590935 A2	06-04-1994
			FI 934257 A	30-03-1994
			JP 6220298 A	09-08-1994
			DE 69114259 D1	07-12-1995
			DE 69114259 T2	20-06-1996
			EP 0496149 A2	29-07-1992
			ES 2079579 T3	16-01-1996
			FI 915212 A	25-07-1992
			JP 4277572 A	02-10-1992

US 4664711	A	12-05-1987	JP 1682787 C	31-07-1992
			JP 3047309 B	18-07-1991
			JP 59113073 A	29-06-1984
			DE 3345632 A1	20-06-1984
			FR 2537987 A1	22-06-1984
			GB 2135325 A ,B	30-08-1984

US 3779780	A	18-12-1973	NONE	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/00910

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C09D11/16

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C09D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	US 5 294 664 A (MORRISON JR ROBERT G ET AL) 15. März 1994 (1994-03-15) Spalte 1, Zeile 48 - Zeile 57 Spalte 3, Zeile 23 - Zeile 54 Spalte 8, Zeile 35 - Spalte 9, Zeile 8 ---	1,4, 6-13,22
A	US 4 664 711 A (KAWAGUCHI KEIZO ET AL) 12. Mai 1987 (1987-05-12) Spalte 1, Zeile 8 - Zeile 16 Spalte 2, Zeile 32 - Zeile 49 Spalte 3, Zeile 20 - Zeile 68 Anspruch 11 --- -/--	1,4,6-8, 10-14, 18,22

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

Z Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

22. Mai 2002

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

06/06/2002

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Matthijssen, J-J

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/00910

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US 3 779 780 A (DYSON J) 18. Dezember 1973 (1973-12-18) Spalte 3, Zeile 51 - Zeile 65 Spalte 5, Zeile 4 - Zeile 55 Anspruch 2 -----	1,18,19

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/00910

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 5294664	A	15-03-1994	US 5215679 A 01-06-1993
			EP 0590935 A2 06-04-1994
			FI 934257 A 30-03-1994
			JP 6220298 A 09-08-1994
			DE 69114259 D1 07-12-1995
			DE 69114259 T2 20-06-1996
			EP 0496149 A2 29-07-1992
			ES 2079579 T3 16-01-1996
			FI 915212 A 25-07-1992
			JP 4277572 A 02-10-1992
US 4664711	A	12-05-1987	JP 1682787 C 31-07-1992
			JP 3047309 B 18-07-1991
			JP 59113073 A 29-06-1984
			DE 3345632 A1 20-06-1984
			FR 2537987 A1 22-06-1984
			GB 2135325 A , B 30-08-1984
US 3779780	A	18-12-1973	KEINE