



① Veröffentlichungsnummer: 0 460 463 B1

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT (12)

(51) Int. Cl.5: **B41M** 5/38 45 Veröffentlichungstag der Patentschrift: 14.12.94

(21) Anmeldenummer: 91108420.0

(22) Anmeldetag: 24.05.91

- (54) Verwendung von Azofarbstoffen für den Thermotransferdruck.
- Priorität: 06.06.90 DE 4018067
- (43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 11.12.91 Patentblatt 91/50
- 45 Bekanntmachung des Hinweises auf die Patenterteilung: 14.12.94 Patentblatt 94/50
- Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB IT LI
- 66 Entgegenhaltungen:

EP-A- 0 216 483 EP-A- 0 227 095 EP-A- 0 258 856 EP-A- 0 335 234 EP-A- 0 344 487 EP-A- 0 346 729

- 73) Patentinhaber: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 D-67063 Ludwigshafen (DE)
- (72) Erfinder: Sens, Ruediger Medicusstrasse 12 W-6800 Mannheim 1 (DE) Erfinder: Reichelt, Helmut

Johann-Gottlieb-Fichte-Strasse 56

W-6730 Neustadt (DE) Erfinder: Gruettner, Sabine

Neuweg 11

W-6704 Mutterstadt (DE) Erfinder: Etzbach, Karl-Heinz

Carl-Bosch-Ring 55 W-6710 Frankenthal (DE) Erfinder: Lamm, Gunther Heinrich-Heine-Strasse 7 W-6733 Hassloch (DE)

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel I

5

70 für den Thermotransferdruck, in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X einen Rest der Formel IIa oder IIb

$$R^{1}$$
-O-(CH₂) - oder R^{2}
IIa IIb

wobei

 R^1 Wasserstoff, eine C_1 - C_6 -Alkylgruppe oder eine Phenylgruppe, die C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_2 -Alkoxy, Chlor, Brom oder Cyano als Substituenten tragen kann, bedeutet,

n für 1 oder 2 steht und

R² Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, Chlor oder Brom bezeichnet;

K den Rest einer Kupplungskomponente III

25

15

20

H-K III

aus der Anilin-, Aminonaphthalin-, Pyrazol-, Hydroxypyridon- oder Tetrahydrochinolinreihe sowie ein Verfahren zur Übertragung dieser Azofarbstoffe durch Diffusion von einem Träger auf ein mit Kunststoff beschichtetes Substrat mit Hilfe eines Thermokopfes.

Die Technik des Thermotransferdrucks ist allgemein bekannt; als Wärmequelle kommt neben Laser und IR-Lampe vor allem ein Thermokopf zur Anwendung, mit dem kurze Heizimpulse der Dauer von Bruchteilen einer Sekunde abgegeben werden können.

Bei dieser bevorzugten Ausführungsform des Thermotransferdrucks wird ein Transferblatt, das den zu übertragenden Farbstoff zusammen mit einem oder mehreren Bindemitteln, einem Trägermaterial und eventuell weiteren Hilfsmitteln wie Trennmitteln oder kristallisationshemmenden Stoffen enthält, von der Rückseite her durch den Thermokopf erhitzt. Dabei diffundiert der Farbstoff aus dem Transferblatt in die Oberflächenbeschichtung des Substrates, z.B. in die Kunststoffschicht eines beschichteten Papiers.

Der wesentliche Vorteil dieses Verfahrens besteht darin, daß über die an den Thermokopf abzugebende Energie die übertragene Farbmenge und damit die Farbabstufung gezielt gesteuert werden kann.

Beim Thermotransferdruck werden allgemein die drei subtraktiven Grundfarben Gelb, Magenta und Cyan, gegebenenfalls zusätzlich Schwarz, verwendet, wobei die eingesetzten Farbstoffe für eine optimale Farbaufzeichnung folgende Eigenschaften aufweisen müssen: leichte thermische Transferierbarkeit, geringe Neigung zur Migration innerhalb oder aus der Oberflächenbeschichtung des Aufnahmemediums bei Raumtemperatur, hohe thermische und photochemische Stabilität sowie Resistenz gegen Feuchtigkeit und Chemikalien, keine Tendenz zur Kristallisation bei Lagerung des Transferblattes, einen geeigneten Farbton für die subtraktive Farbmischung, einen hohen molaren Absorptionskoeffizienten und leichte technische Zugänglichkeit.

Diese Anforderungen sind gleichzeitig nur sehr schwer zu erfüllen. Daher entsprechen die meisten der für den Thermotransferdruck vorgeschlagenen Farbstoffe nicht dem geforderten Eigenschaftsprofil. Dies gilt beispielsweise auch für die in der US-A-4 764 178 beschriebenen und für den Thermotransferdruck empfohlenen Azofarbstoffe, die Kupplungskomponenten aus der Anilin-, Tetrahydrochinolin-, Aminochinolinoder Julolidinreihe aufweisen, sowie für die aus den EP-A-258 856 und US-A-4 698 651 für dieselbe Verwendung bekannten Azofarbstoffe mit Kupplungskomponenten auf Anilinbasis, die sich u.a. alle durch die Art des zum Stickstoffatom im Thiazolring orthoständigen Substituenten von den Azofarbstoffen I unterscheiden.

Weiterhin sind in der EP-A-346 729 Azofarbstoffe mit Kupplungskomponenten aus der Diaminopyridinreihe für den Thermotransferdruck beschrieben.

Die Azofarbstoffe I selbst sind aus den älteren deutschen Patentanmeldungen P 38 10 643.4 und P 38 16 698.4 bekannt oder können nach den dort genannten Methoden erhalten werden.

Der Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, für den Thermotransferdruck geeignete Rot- und Gelbfarbstoffe zu finden, die dem geforderten Eigenschaftsprofil näherkommen als die bisher bekannten Farbstoffe.

Demgemäß wurde die Verwendung der eingangs definierten Azofarbstoffe I für den Thermotransferdruck gefunden.

Außerdem wurde ein Verfahren zur Übertragung von Azofarbstoffen durch Diffusion von einem Träger auf ein mit Kunststoff beschichtetes Substrat mit Hilfe eines Thermokopfes gefunden, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man hierfür einen Träger verwendet, auf dem sich ein oder mehrere der eingangs definierten Azofarbstoffe I befinden.

Geeignete Alkylreste R¹ oder R² sind dabei vor allem Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec.-Butyl und tert.-Butyl. Alkylreste R¹ können weiterhin auch Pentyl, Isopentyl, Neopentyl, tert.-Pentyl, Hexyl und 2-Methylpentyl sein.

Als Alkoxyrest R^2 eignen sich z.B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy und Isobutoxy.

Handelt es sich bei dem Rest R¹ um eine Substituenten tragende Phenylgruppe, so sind beispielsweise zu nennen: Methyl-, Ethyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Chlor-, Brom- und Cyanophenyl, deren Substituenten jeweils in Stellung 2, 3 oder 4 sitzen.

Bevorzugte Reste X der Formel IIa oder IIb sind z.B.:

Methoxy-, Ethoxy-, Propoxy-, Butoxymethyl,

2-Methoxy-, 2-Ethoxy-, 2-Propoxy-, 2-Butoxy-, 2-Pentyloxy- und

2-Hexyloxyethyl;

15

25

30

40

50

2-, 3- und 4-Pyridyl.

Bevorzugte Kupplungskomponenten III sind:

- Anilinderivate der allgemeinen Formel IIIa

- Aminonaphthalinderivate der allgemeinen Formel IIIb

- Pyrazolderivate der allgemeinen Formel IIIc

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

- Hydroxypyridonderivate der allgemeinen Forml IIId

- Tetrahydrochinolinderivate der allgemeinen Formel IIIe

10

15

20

25

30

40

5

Dabei haben die Substituenten folgende Bedeutung:

R³, R⁴ Wasserstoff;

 C_1 - C_{10} -Alkyl, deren C-Kette durch ein bis drei Sauerstoffatome in Etherfunktion unterbrochen sein kann und die folgende Substituenten tragen können: Cyano, Hydroxy, Phenyl, Phenoxy, Phenylaminocarbonyloxy, Benzyloxy, Benzoyloxy, das C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, Fluor, Chlor oder Brom als Substituenten tragen kann, C_1 - C_4 -Alkanoyloxy, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, Mono- oder Di- C_1 - C_8 -alkylaminocarbonyloxy, wobei die C-Kette der drei letztgenannten Substituenten jeweils durch ein oder zwei Sauerstoffatome in Etherfunktion unterbrochen sein kann; C_3 - C_5 -Alkenyl oder C_5 - C_7 -Cycloalkyl; Phenyl, das C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Dialkylamino, Acetylamino, Fluor, Chlor oder Brom als Substituenten tragen kann;

R⁵ Wasserstoff, Chlor;

 $C_1-C_4-Alkyl,\ C_1-C_4-Alkoxy,\ C_1-C_4-Alkanoylamino,\ das\ C_1-C_4-Alkoxy,\ Phenoxy\ oder\ Chlor\ als\ Substituenten\ tragen\ kann,\ C_2-C_3-Alkenoylamino,\ Benzoylamino,\ Ureido,\ Mono-\ oder\ Di-C_1-C_4-alkylureido\ oder\ C_1-C_4-Alkylsulfonylamino;$

 R^6 Wasserstoff, Chlor, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Alkoxy;

R⁷ Wasserstoff, C₁-C₈-Alkyl oder Phenyl;

R⁸ Wasserstoff, C₁-C₈-Alkyl, das Phenyl, Furyl oder Thienyl als Substituenten tragen kann, C₅-C₇-Cycloalkyl oder Phenyl.

Geeignete Alkylreste R³, R⁴, R⁵, R⁶, Rⁿ oder R³ sind vor allem Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec.-Butyl und tert.-Butyl.

Alkylreste R^3 , R^4 , R^7 oder R^8 sind weiterhin z.B. Pentyl, Isopentyl, Neopentyl, tert.-Pentyl, Hexyl, 2-Methylpentyl, Heptyl, Octyl und 2-Ethylhexyl, R^3 , R^3 , R^4 oder R^4 zusätzlich z.B. Nonyl und Decyl.

Ist die C-Kette der Alkylreste R³ oder R⁴ durch ein bis drei Sauerstoffatome unterbrochen, so sind beispielsweise folgende Gruppen zu nennen: 2-Methoxy-, 2-Ethoxy-, 2-Propoxy-, 2-Butoxyethyl, 2- und 3-Methoxypropyl, 1-Methoxyprop-2-yl, 2-Ethoxypropyl, 2-Propoxypropyl, 4,7-Dioxaoctyl, 4,7-Dioxanonyl, 4,8-Dioxadecyl, 4,7,10-Trioxaundecyl und 4,7,10-Trioxadodecyl.

Alkylreste R³ oder R⁴ können zusätzlich als Substituenten Cyano und Hydroxy tragen; als Beispiele sind hier zu nennen:

Cyanomethyl, 2-Cyanoethyl und 3-Cyanopropyl;

2-Hydroxyethyl, 2-Hydroxypropyl, 1-Hydroxyprop-2-yl, 2-Hydroxybutyl, 1-Hydroxybut-2-yl, 4-Hydroxybutyl und 8-Hydroxy-4-oxaoctyl. Weiterhin geeignete Alkylreste R³ oder R⁴ weisen Phenyl, Phenoxy, Phenylaminocarbonyloxy sowie Benzyloxy oder Benzoyloxy als Substituenten auf, z.B.:

Benzyl, 1-Phenylethyl und 2-Phenylethyl, 2-Phenoxy-ethyl, 6-Phenoxy-4-oxahexyl und 2-(Phenylaminocarbonyloxy)ethyl;

3-Benzyloxypropyl und 2-Benzoyloxyethyl, 2-(2-Methylbenzoyloxy)-ethyl, 2-(4-Methylbenzoyloxy)ethyl, 2-(4-Methoxybenzoyloxy)ethyl, 2-Benzoyloxypropyl und 2-Benzyloxybutyl.

Tragen die Alkylreste R³ oder R⁴ Alkanoyloxy, Alkoxycarbonyloxy, Alkoxycarbonyl oder Alkylaminocarbonyloxy als Substituenten, so kommen beispielsweise folgende Gruppen in Betracht:

2-Acetyloxy-, 2-Propionyloxy-, 2-Pentanoyloxyethyl,

2-Acetyloxy-, 3-Acetyloxy-, 2-Propionyloxypropyl,

2-Acetyloxy-, 4-Acetyloxy-, 2-Propionyloxybutyl und

8-Acetyloxy-4-oxaoctyl;

2-(Ethoxycarbonyloxy)ethyl, 2-(Butoxycarbonyloxy)ethyl und

4-(Ethoxycarbonyloxy)butyl;

Methoxycarbonyl-, Ethoxycarbonyl-, Propoxycarbonyl-, Butoxycarbonylmethyl, 1-(Methoxycarbonyl)-, 2-(Methoxycarbonyl)-, 2-(Ethoxycarbonyl)-, 2-(Propoxycarbonyl)-, 2-(Butoxycarbonyl)-, 2-(Isobutoxycarbonyl)-, 2-(2-Ethylhexyloxycarbonyl)ethyl,

- 2-(3-Oxabutyloxycarbonyl)-, 2-(3-Oxapentyloxycarbonyl)- und
- 2-(3-Oxaheptyloxycarbonyl)ethyl;
- 2-(Diethylaminocarbonyloxy)ethyl.

Handelt es sich bei den Resten R³ oder R⁴ um Alkenyl-, Cycloalkyl- oder Substituenten tragende Phenylgruppen, so sind z.B. zu nennen:

Allyl und Methallyl;

10

25

30

Cyclopentyl, Cyclohexyl, Methylcyclohexyl und Cycloheptyl;

2-, 3- und 4-Methylphenyl, 2- und 4-Methoxyphenyl, 2- und 4-Ethoxyphenyl, 4-Dimethylaminophenyl, 4-Acetylaminophenyl, 5-Chlorphenyl und 2,4-Dichlorphenyl.

Geeignete Alkoxyreste R⁵ oder R⁶ sind beispielsweise Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy und Isobutoxy.

Als Rest R⁵ eignen sich weiterhin Alkanoylamino, Alkenoylamino, Benzoylamino, Alkylureido oder Alkylsulfonylamino wie:

Acetylamino, Propionylamino, Methoxy-, Ethoxy-, Chlor- und Phenoxy-acetylamino;

Acryloylamino und Methacryloylamino;

N-Methylureido, N-Butylureido und N,N-Dimethylureido;

Methylsulfonylamino, Ethylsulfonylamino, Propylsulfonylamino und Butylsulfonylamino.

Der Rest R⁸ kann z.B. auch folgendermaßen substituiertes Alkyl sein: Benzyl, 1- und 2-Phenylethyl, Fur-2-ylmethyl, 2-(Fur-2-yl)ethyl, 2-(Thien-2-yl)ethyl und 2-(Pyrid-2-yl)ethyl.

Von den oben aufgeführten Kupplungskomponenten H-K sind diejenigen der Formeln IIIa, IIIc, IIId und IIIe besonders bevorzugt.

Ganz besonders bevorzugte Kupplungskomponenten sind Anilinderivate IIIa und Tetrahydrochinolinderivate IIIe mit folgender Bedeutung der Substituenten:

R³, R⁴ Wasserstoff; C₁-C₈-Alkyl, deren C-Kette durch ein Sauerstoffatom unterbrochen sein kann und die Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkanoyloxy oder C₁-C₈-Alkoxycarbonyl als Substituenten tragen können; C₅-C₇-Cycloalkyl;

R⁵ Wasserstoff, Methyl, Methoxy oder Acetylamino;

R⁶ Wasserstoff;

R⁷ Methyl.

Bevorzugte Azofarbstoffe I sind den Beispielen zu entnehmen.

Die erfindungsgemäß zu verwendenden Farbstoffe I zeichnen sich gegenüber den bisher für den Thermotransferdruck eingesetzten Rot- und Gelbfarbstoffen durch folgende Eigenschaften aus: leichtere thermische Transferierbarkeit trotz des relativ hohen Molekulargewichts, verbesserte Migrationseigenschaften im Aufnahmemedium bei Raumtemperatur, wesentlich höhere Lichtechtheit, bessere Resistenz gegen Feuchtigkeit und Chemikalien, bessere Löslichkeit bei der Herstellung der Druckfarbe, höhere Farbstärke sowie leichtere technische Zugänglichkeit.

Zudem zeigen die Azofarbstoffe I eine deutlich bessere Farbtonreinheit, insbesondere in Farbstoffmischungen, und ergeben verbesserte Schwarz-Drucke.

Die für das erfindungsgemäße Thermotransferdruckverfahren benötigten, als Farbstoffgeber fungierenden Transferblätter werden folgendermaßen präpariert: Die Azofarbstoffe I werden in einem organischen Lösungsmittel, wie z.B. Isobutanol, Methylethylketon, Methylenchlorid, Chlorbenzol, Toluol, Tetrahydrofuran oder deren Mischungen, mit einem oder mehreren Bindemitteln sowie eventuell weiteren Hilfsmitteln wie Trennmitteln oder kristallisationshernenden Stoffen zu einer Druckfarbe verarbeitet, welche die Farbstoffe vorzugsweise molekular-dispers gelöst enthält. Die Druckfarbe wird anschließend auf einen inerten Träger aufgetragen und getrocknet.

Als Bindemittel für die erfindungsgemäße Verwendung der Azofarbstoffe I eignen sich alle in organischen Lösungsmitteln löslichen Materialien, die bekanntermaßen für den Thermotransferdruck dienen, also z.B. Cellulosederivate wie Methylcellulose, Hydroxypropylcellulose, Celluloseacetat oder Celluloseacetobutyrat, vor allem Ethylcellulose und Ethylhydroxyethylcellulose, Stärke, Alginate, Alkydharze wie Polyvinylalkohol oder Polyvinylpyrrolidon sowie besonders Polyvinylacetat und Polyvinylbutyrat. Daneben kommen Polymere und Copolymere von Acrylaten oder deren Derivaten wie Polyacrylsäure, Polymethylmethacrylatoder Styrolacrylatcopolymere, Polyesterharze, Polyamidharze, Polyurethanharze oder natürliche Harze wie z.B. Gummi Arabicum in Betracht.

Häufig empfehlen sich Mischungen dieser Bindemittel, z.B. solche aus Ethylcellulose und Polyvinylbutyrat im Gewichtsverhältnis 2:1.

Das Gewichtsverhältnis von Bindemittel zu Farbstoff beträgt in der Regel 8 : 1 bis 1 : 1, vorzugsweise 5 : 1 bis 2 : 1.

Als Hilfsmittel werden z.B. Trennmittel auf der Basis von perfluorierten Alkylsulfonamidoalkylestern oder Siliconen, wie sie in der EP-A-227 092 bzw. der EP-A-192 435 beschrieben sind, und besonders organische Additive, welche das Auskristallisieren der Transferfarbstoffe bei Lagerung und Erhitzung des Farbbandes verhindern, beispielsweise Cholesterin oder Vanillin, verwendet.

Inerte Trägermaterialien sind beispielsweise Seiden-, Lösch- oder Pergaminpapier sowie Folien aus wärmebeständigen Kunststoffen wie Polyestern, Polyamiden oder Polyimiden, wobei diese Folien auch metallbeschichtet sein können.

Der inerte Träger kann auf der dem Thermokopf zugewandten Seite zusätzlich mit einem Gleitmittel beschichtet werden, um ein Verkleben des Thermokopfes mit dem Trägermaterial zu verhindern. Geeignete Gleitmittel sind beispielsweise Silicone oder Polyurethane, wie sie in der EP-A-216 483 beschrieben sind.

Die Stärke des Farbstoffträgers beträgt im allgemeinen 3 bis 30 μm, bevorzugt 5 bis 10 μm.

Das zu bedruckende Substrat, z.B. Papier, muß seinerseits mit einem Bindemittel beschichtet sein, welches den Farbstoff beim Druckvorgang aufnimmt. Vorzugsweise verwendet man hierzu polymere Materialien, deren Glasumwandlungstemperatur T_g zwischen 50 und 100 °C beträgt, also z.B. Polycarbonate und Polyester. Näheres hierzu ist den EP-A-227 094, EP-A-133 012, EP-A-133 011, JP-A-199 997/1986 oder JP-A 283 595/1986 zu entnehmen.

Für das erfindungsgemäße Verfahren wird ein Thermokopf eingesetzt, der auf Temperaturen bis über 300°C aufheizbar ist, so daß der Farbstofftransfer in einer Zeit von maximal 15 msec erfolgt.

Beispiele

Es wurden zunächst in üblicher Weise Transferblätter (Geber) aus Polyesterfolie von 8 μ m Stärke hergestellt, die mit einer ca. 5 μ m starken Transferschicht aus einem Bindemittel B versehen war, welche jeweils 0,25 g Azofarbstoff I enthielt. Das Gewichtsverhältnis Bindemittel zu Farbstoff betrug jeweils 4:1.

Das zu bedruckende Substrat (Nehmer) bestand aus Papier von ca. 120 μm Stärke, das mit einer 8 μm dicken Kunststoffschicht beschichtet war (Hitachi Color Video Print Paper).

Geber und Nehmer wurden mit der beschichteten Seite aufeinander gelegt, mit Aluminiumfolie umwikkelt und für 2 min zwischen zwei Heizplatten auf eine Temperatur zwischen 70 und 80°C erhitzt. Mit gleichartigen Proben wurde dieser Vorgang dreimal bei jeweils höherer Temperatur zwischen 80 und 120°C wiederholt.

Die hierbei in die Kunststoffschicht des Nehmers diffundierte Farbstoffmenge ist proportional der optischen Dichte, die als Extinktion A photometrisch nach dem jeweiligen Erhitzen auf die oben angegebenen Temperaturen bestimmt wurde.

Die Auftragung des Logarithmus der gemessenen Extinktionswerte A gegen die zugehörige reziproke absolute Temperatur ergibt Geraden, aus deren Steigung die Aktivierungsenergie ΔE_T für das Transferexperiment zu berechnen ist:

$$\Delta E_T = 2, 3 \cdot R \neq \frac{\Delta \log A}{\Delta \left[\frac{1}{T}\right]}$$

R: allg. Gaskonstante

Der Auftragung kann zusätzlich die Temperatur T* entnommen werden, bei der die Extinktion den Wert 2 erreicht, d.h., die durchgelassene Lichtintensität ein Hundertstel der eingestrahlten Lichtintensität beträgt. Je kleinere Werte die Temperatur T* annimmt, um so besser ist die thermische Transferierbarkeit des untersuchten Farbstoffs.

In den Tabellen 1a bis 9a sind die bezüglich ihres Thermotransferverhaltens untersuchten Azofarbstoffe I unter Angabe ihres Farbtons aufgeführt.

Den zugehörigen Tabellen 1b bis 9b sind das für das jeweilige Experiment verwendete Bindemittel B (dabei bedeutet: EC = Ethylcellulose, PVB = Polyvinylbutyrat, MS = EC:PVB = 2:1, EHEC = Ethylhydroxyethylcellulose, CA = Celluloseacetat) und die bereits erwähnten Parameter T^* [°C] und ΔE_T - [kcal/mol] zu entnehmen.

55

) blau			
5			Farbton	violett	violett	violett	violett	violett	violett	rubin	rot	rot	rot	rot	violett	rotstichig	rot	rubin	rot
10			R6	Ŧ	Ŧ	Ŧ	-0-CH ₃	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	∓	Ŧ	Ŧ	-0-CH ₃	-0-CH ₃	Ŧ	Ŧ	Ŧ
15			R5	-NH-CO-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-0-CH ₃	-сн3	Ŧ	Ŧ	-сн3	Ŧ	-01	H -	H-	-сн3	-NH-CO-CH ₃	Ŧ	CH3	Ŧ
20		IIIa)-C ₂ H ₅					-0-сн3	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-CN	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₂ H ₅ -C1	-CN	I=CH ₂	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	I=CH ₂			
25 30		, A , A , A	R4	-CH(CH ₃)-C ₂ H ₅	-C3H7	-C 2H5	-C4H9	-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -0-CH ₃	-(CH ₂) ₂	-(сн ₂) ₂	-(сн ₂) ₂	-(CH ₂) ₂ -CN	-CH ₂ -CH=CH ₂	-(CH ₂) ₂	-CH ₂ -CH=CH ₂	2H5 -C2H5	-C2H5	-C ₂ H ₅
35		CN = R5							13	0-со-сн3)-C ₂ H ₅	-0-C0-C2H5)-CH ₃		-(CH ₂) ₂ -CO-O-(CH ₂) ₂ -O-C ₂ H ₅ -C ₂ H ₅)-сн ₃
40		R10(CH2)n CN	R3	-C4Hg	-C3H7	-C ₆ H ₁₃	Ŧ	-C2H5	-(CH ₂) ₂ -0-CH ₃	-(сн ₂) ₂ -о-сс	–(CH ₂) ₂ –Ph	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -0-CC	-(CH2)2-CN	-(CH ₂) ₂ -0-CO-CH ₃	-CH ₂ -CH=CH ₂	-(CH ₂) ₂ -CO-(-(CH ₂) ₂ -CN	-(сн ₂) ₂ -со-о-сн ₃
		R10(-	2	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7
45	le la		R1	-CH ₃	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH3	-CH ₃	-CH3	-CH ₃	-СН3
50	Tabelle		Bsp.	1	2	e	4	2	9	7	ω	6	10	11	12	13	14	15	16

5		Farbton	violett	violett	violett	rot	rubin	rot	violett	rot	rubin	rot	violett	violett	violett	rot	rot	rot
10		R6	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
15		R5	-сн ₃	-NH-CO-CH ₃	-СН3	Ŧ	-сн3	Ŧ	Ŧ	Ŧ	-сн3	Ŧ	-сн3	-NH-CO-CH ₃	-сн3	Ŧ	Ŧ	Ŧ
20			6	<u>s</u>	9	-(CH ₂) ₂ -0-CO-CH ₃	15	-(CH ₂) ₂ -CO-O-CH ₃	15	15	15	15	61	fs	15	- (сн 2) -0-со-сн 3	-(CH ₂) ₂ -CN	-(CH3)3-CO-O-C4H9 -H
25		ж 4	-C4H9	-C ₂ H ₅	-C2H5	- (С	-C ₂ H ₅	- (CH	-C2H5	-C 2H5	-C2H5	-C ₂ H ₅	-C4H9	-C 2H5	-C 2H5	1 0)-	5)-	(0) -
30					CO-CH ₃	CO-CH ₃					_)-0-CH ₃	-		-co-cH ₃	-со-сн3		
35	etzung)	R3	-(CH ₂) ₂ -0H	-C 2H5	-(CH2)2-0-CO-CH3	-(CH2)2-0-CO-CH3	-(CH ₂) ₂ -CN	-CH ₂ -Ph	-C2H5	-C2H5	-(CH ₂) ₂ -CN	-(CH ₂) ₂ -CO-O-CH ₃	-(CH2)2-OH	-C 2H5	-(CH2)2-0-CO-CH3	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-C4H9	dabh
40	ortse	_	7	7	2	7	7	7	7	7	-	-	~	7	7	7	7	c
_	Tabelle la (Fortsetzung)	R1	-CH ₃	-CH ₃	-CH3	-CH ₃	-C2H5	-C2H5	-C2H5	-C4H9	-CH3	-CH3	-CH ₃	-C4H9	-C4H9	-C4H9	-C4H9	
45	Tabell	Bsp.	17	18	19	70	21	22	23	77	25	76	27	28	53	30	31	22

_	
5	

Bsp.	R1	R7	R8	Farbton
33	-СН3	Ŧ	Cyclohexyl	goldgelb
34	-CH ₃	Ŧ	-Ph	goldgelb
35	-CH3	Ŧ	Fur-2-ylmethyl	goldgelb
36	-CH ₃	-CH ₃	-Ph	goldgelb
37	-C 2H5	Ŧ	−CH ₂ −Ph	goldgelb
38	-C ₂ H ₅	I	Cyclohexyl	goldgelb
39	-C4H9	Ŧ	Cyclohexyl	goldgelb
07	-C4H9	Ŧ	-Ph	goldgelb
41	-С4Н9	-CH3	Fur-2-ylmethyl	goldgelb

5			
10			

	CN —OH IIId N-R3	Farbton	gelb	dləb	2-0-Ph gelb
	CN H ₃ C	R3	-C ₂ H ₅	-C4H9	-(CH ₂) ₃ -0-(CH ₂) ₂ -0-Ph gelb
3a	R10(CH ₂) ₂ >	R1	-CH3	-CH ₃	-CH ₃
Tabelle 3a		Bsp.	42	43	44

5			Farbton	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	rubin	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett
10		IIIe	R5	\ H-	· -	-сн3	-NH-CO-CH ₃	-сн ₃	+	Ŧ	- -	-сн3		-NH-CO-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-NH-S0-0-C4H9	-NH-S0-0-C ₂ H ₅	-NH-CO-C4Hg
15		H ₃ C CH ₃		2			-(CH ₂) ₂ -0-C ₄ H ₉		-(CH ₂) ₂ -0-CH ₃	2		6	-(CH ₂) ₂ -CO-O-CH ₂ -OH -CH ₃	-(CH ₂) ₂ -CN	-CH ₂ -0-(CH ₂) ₂ -0-Ph	5	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₆ H ₁₃	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₃ H ₇
		CN S	R3	-C ₂ H ₅	-C3H7	-C4H9	HD) -	-C2H5	5)-	-C ₂ H ₅	Ŧ	-C4H9	- (С	- (сн	-CH ₂	-C 2H5	-(C	- (C
25		R10(CH ₂) _n	E	2	2	2	2	-	2	2	2	3 2	7	-		-	2	-
30		R10 (0	R1	-CH ₃	-C ₂ H ₅	-CH3	-CH ₃	-C4H9	-CH3	-C4H9	-CH3	-C ₆ H ₁₃	-CH3	-C 2H5	-CH3	-CH3	-C 2H5	-CH3
35	Tabelle 4a		Bsp.	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59

5			Farbton	rot	rot	rot	rosa	rot	rot	rot	rot	rot	rot	rot	rot	rot	violett
10			8 6	푸	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	-0-CH ₃
15			RS	-CH ₃	Ŧ	-СН3	-NH-CO-CH ₃	-CH ₃	H -	Ŧ	Ŧ	-сн3	H -	-61	Ŧ	Ŧ	-сн3
20		_							-со-сн3		-CH ₃	€ н⊃-о⊃-	7	-CO-C 2H5	7	12	-со-сн3
25		IIIa	7 .	-C2H5	-C 2H5	-C4H9	-C 2H5	-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-C2H5	-(CH ₂) ₂ -0-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -CN	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -CI	-CH ₂ -CH=CH ₂	-(CH ₂) ₂ -0-CO-CH ₃
30		~ ~ ~ *			3			es.	æ			rs		Н5	Н5		3
35		CN R6	۶۶ ع	-(CH ₂) ₂ -CN	-(CH ₂) ₂ -CO-O-CH ₃	-(сн ₂) ₂ -он	-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-C 2H5	-(CH ₂) ₂ -0-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -0-C0-CH ₃	-(CH ₂) ₂ -Ph	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₂ H ₅	-(CH ₂) ₂ -CN	-(CH ₂) ₂ -0-CO-CH ₃
45	. 5a	2 3 3 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4	Stellung der Pyridylgruppe		က	8	3	೯೧	3	3	3	3	3	3	က	က	ĸ
50	Tabelle		Bsp.	09	61	62	63	64	65	99	29	89	69	70	71	72	73

5		Farbton	-0-CH ₃ blauviolett	rot	rot	rot	rot	rot
10		R 6	-0-CH ₃	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ
15		R 5	-NH-CO-CH ₃	Ŧ	-CH ₃	¥	Ŧ	Ŧ
20			2			-0-сн3		
25		7	-сн ₂ -сн=сн	-C2H5	-C 2H5	-(CH ₂) ₂ -CO-O-CH ₃	-C ₂ H ₅	-C 2H5
30				12) 2-0-C 2H5				
35		R 3	-CH ₂ -CH=CH ₂	-(CH ₂) ₂ -CO-0-(CH	-(CH ₂) ₂ -CN -C ₂ H ₅	-CH ₂ -Ph	-C 2H5	-(CH ₂) ₂ -CN
45	Tabelle 5a (Fortsetzung)	Stellung der Pyridylgruppe	3	က	4	4	4	2
50	Tabelle	Bsp.	74	75	9/	11	78	79

5	111c	Farbton	goldgelb goldgelb goldgelb goldgelb
10		i.	e thy l
15	× -∞ γ-∞	R8	Cyclohexyl goldgelb -Ph goldgelb -Fur-2-ylmethyl goldgelb -Ph goldgelb -CH ₂ -Ph goldgelb
20	CN H ZN	idylgruppe	
25	2 2 3 3 4 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	Stellung der Pyridylgruppe	m m m + +
30	Tabelle Ga	Stell	
35	Tabel	Bsp.	80 82 83 84

5			Farbton	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett	violett
10					-СН3	-NH-CO-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-CH ₃	-0-сн3	-NH-CO-CH ₃	-NH-CO-CH ₃	-сн3	-NH-CO-C4H9	_
15 20			RS	Ŧ	ပု	7	Z	Ÿ	7	7			7	1	٢	7	Ŧ
25		H ₃ C CH ₃		2	S	6	-(CH ₂) ₂ -0-C ₄ H ₉	13	-(CH2)2-CO-O-C7H15	-(CH ₂) ₂ -0-C0-C ₆ H ₁₃	-(CH ₂) ₄ -CH(CH ₃)-C ₂ H ₅	7	-[(CH ₂) ₂ -0] ₂ -C ₄ H ₉	-(CH ₂) ₄ -0H	-(CH ₂) ₂ -0H	-(CH ₂) ₂ -CN	61
30		CN CN	ler R³ Ippe	-C3H7	-C 2H5	-C4H9	но) -	-C6H13	но) -	но) -	H))-	-C 3H7	o)]-	-(СН	H) -	H) -	-C4H9
35	116 7a	Z Z	Stellung der Pyridylgruppe	ന	ന	ന	m	7	က	က	က	က	က	င	က	2	က
40	Tabel1		Bsp.	82	98	87	88	68	06	91	95	93	94	95	96	97	86
45																	

		1				
5		Farbton	violett	violett	violett	violett
10						ιo
15		R5	Ŧ	Ŧ	-CH ₃	-C 2H5
20						
25			115			
30	tzung)	r R3 pe	-C7H15	Ŧ	Ŧ	Ŧ
35	le ⁷ a (Fortsetzung)	Stellung der Pyridylgruppe	6	ო	2	က
40	Tabel	Bsp.	66	100	101	102
45						
50						

Tabelle 1b: Thermotransferdaten zu Tabelle 1a

5	Beispiel	В	т*[°С]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	1	EC	82	16
10	2	EC	93	14
10	3	EC	100	15
	4	EC	90	17
	5	EC	80	16
15	6	EC	82	17
73	7	EC	86	17
	8	EC	89	19
	9	EC	80	23
20	10	EC	90	16
20	11	EC	98	15
	12	EHE	96	19
	13	CA	100	19
25	14	EC	102	21
20	15	EHE	98	19
	16	EC	91	18
	17	EC	93	20
30	18	EC	95	16
00	19	EC	92	17
	20	EC	95	16
	21	CA	93	12
35	22	MS	96	13
	23	MS	97	15
	24	MS	101	17
	25	MS	99	19
40	26	MS	88	18
	27	MS	91	19
	28	MS	93	17
	29	MS	85	19
45	30	MS	94	18
	31	EC	90	16
	32	EHE	90	20

50

EP 0 460 463 B1

Tabelle 2b: Thermotransferdaten zu Tabelle 2a

5	Beispi e l	В	T*[°C]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	33	MS	97	13
	34	EHE	88	17
10	35	CA	99	16
	36	MS	99	19
	37	MS	99	19
15	38	MS	89	21
	39	MS	88	19
	40	MS	99	17
	41	MS	86	16

Tabelle 3b: Thermotransferdaten zu Tabelle 3a

25	Beispiel	В	т*[°С]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	42	EC	93	17
	43	MS	99	15
30	44	MS	88	12

Tabelle 4b: Thermotransferdaten zu Tabelle 4a

5	Beispiel 	В	τ*[°C]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	45	MS	97	21
10	46	MS	95	19
10	47	EC	96	18
	48	EHE	93	17
	49	MS	110	16
	50	MS	99	15
15	51	EC	106	20
	52	MS	99	21
	53	CA	98	22
	54	MS	96	19
20	55	MS	84	22
	56	EC	94	13
	57	EHE	90	14
	58	MS	99	17
25	59	EC	99	16

Tabelle 5b: Thermotransferdaten zu Tabelle 5a

30	Beispiel	В	T*[°C]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	60	MS	89	16
	61	MS	89	20
35	62	MS	99	19
	63	MS	98	20
	64	MS	99	19
	65	MS	96	18
40	66	MS	9 9	22
	67	MS	98	19
	68	MS	80	18
	69	MS	99	22
45	70	MS	89	19
	71	MS	99	18
	72	MS	109	17
	73	MS	107	16
50	74	MS	96	21
	75	MS	89	19

EP 0 460 463 B1

Tabelle 5b: (Fortsetzung)

5	Beispiel	В	т*[°С]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	76	MS	98	18
10	77	MS	84	17
	78	MS	94	19
	79	MS	95	14

Tabelle 6b: Thermotransferdaten zu Tabelle 6a

,	Beispiel ———	В	T*[°C]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	80	MS	98	15
	81	MS	97	19
i	82	MS	96	21
	83	MS	95	17
	84	MS	93	19

Tabelle 7b: Thermotransferdaten zu Tabelle 7a

5	Beispiel	В	т*[°С]	$\Delta E_{T} \left[\frac{kcal}{mol} \right]$
	85	EC	88	15
10	86	MS	97	16
	87	MS	97	17
	88	MS	96	19
	89	EC	98	17
15	90	EC	89	22
	91	EHE	95	17
	92	MS	104	18
	93	MS	98	19
20	94	MS	89	18
	95	MS	97	16
	96	MS	96	13
	97	MS	95	14
25	98	MS	92	17
	99	MS	90	18
	100	MS	111	19
	101	MS	89	18
30	102	MS	98	19

Patentansprüche

35

45

50

55

1. Verwendung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel I

für den Thermotransferdruck, in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X einen Rest der Formel IIa oder IIb

$$R^{1}$$
-O- (CH_{2}) - oder R^{2}
IIa IIb

wobei

 R^1 Wasserstoff, eine C_1 - C_6 -Alkylgruppe oder eine Phenylgruppe, die C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_2 -Alkoxy, Chlor, Brom oder Cyano als Substituenten tragen kann, bedeutet,

n für 1 oder 2 steht und

 $R^2 \qquad \text{Wasserstoff, C_1-C_4-Alkyl, C_1-C_4-Alkoxy, Chlor oder Brom bezeichnet};$

K den Rest einer Kupplungskomponente III

H-K III

aus der Anilin-, Aminonaphthalin-, Pyrazol-, Hydroxypyridon- oder Tetrahydrochinolinreihe.

Verfahren zur Übertragung von Azofarbstoffen durch Diffusion von einem Träger auf ein mit Kunststoff beschichtetes Substrat mit Hilfe eines Thermokopfes, dadurch gekennzeichnet, daß man hierfür einen Träger verwendet, auf dem sich ein oder mehrere Azofarbstoffe der Formel I gemäß Anspruch 1 befinden.

10 Claims

20

30

35

45

55

1. The use in thermal transfer printing of azo dyes of the general formula I

I X CN

in which the substituents have the following meanings:

X is a radical of the formula IIa or IIb

$$R^{1}$$
-O-(CH₂) - or R^{2} -IIa IIb

where

 R^1 is hydrogen, C_1 - C_6 -alkyl, or phenyl which may be substituted by C_1 - C_4 -alkyl, C_1 - C_2 -alkoxy, chlorine, bromine or cyano,

n is 1 or 2, and

R² is hydrogen, C₁-C₄-alkyl, C₁-C₄-alkoxy, chlorine or bromine, and

K is the radical of a coupling component III

H-K III

of the aniline, aminonaphthalene, pyrazole, hydroxypyridone or tetrahydroquinoline series.

40 **2.** A process for transferring azo dyes by diffusion from a transfer to a plastic-coated substrate with the aid of a thermal printing head, which comprises using a transfer on which there is or are situated one or more azo dyes of the formula I as set forth in claim 1.

Revendications

1. Utilisation, pour l'impression par transfert thermique, de colorants azoïques de formule générale l

50 X CN I

dans laquelle les substituants ont les significations suivantes:

X est un reste de formule lla ou llb

R1-0-(CH2) n IIa 5 οù R^1 représente un atome d'hydrogène, un groupement alkyle en C₁-C₆ ou un groupement phényle qui peut porter, en tant que substituant, un radical alkyle en C₁-C₄, alcoxy en C₁-C₂, 10 un atome de chlore, de brome ou un radical cyano, est mis pour 1 ou 2 et \mathbb{R}^2 représente un atome d'hydrogène, un radical alkyle en C1-C4, alcoxy en C1-C4 ou un atome de chlore ou de brome; Κ est le reste d'un composant de copulation III 15 H-K de la série de l'aniline, de l'aminonaphtalène, du pyrazole, de l'hydroxypyridone ou de la tétrahydroquinoléine. 20 2. Procédé de transfert de colorants azoïques par diffusion à partir d'un support sur un substrat enduit de matière plastique au moyen d'une tête thermique, caractérisé en ce qu'on utilise à cette fin un support sur lequel se trouvent un ou plusieurs colorants azoïques de formule I selon la revendication 1. 25 30 35 40 45 50