(11) **EP 1 602 779 A1**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:07.12.2005 Patentblatt 2005/49

(21) Anmeldenummer: 04013229.2

(22) Anmeldetag: 04.06.2004

(51) Int CI.7: **D06P 3/24**, D06P 1/62, D06P 1/64, D06P 1/667, D06P 5/02, D06M 13/50, D06M 13/10

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE BG CH CY CZ DE DK EE ES FI FR GB GR HU IE IT LI LU MC NL PL PT RO SE SI SK TR Benannte Erstreckungsstaaten:

AL HR LT LV MK

(71) Anmelder: CLARIANT INTERNATIONAL LTD. 4132 Muttenz 1 (CH)

(72) Erfinder: Die Erfindernennung liegt noch nicht vor

(54) Kupferkomplexe als Lichtstabilisatoren für Textilien

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft organische Kupferkomplexe auf Basis von Bisazomethinen, die bei der Färbung von Textilien, insbesondere von ungefärbtem Polyamid, als Lichtstabilisatoren dem Färbebad zu-

gesetzt werden und dabei viel weniger Kupfer im Färbeabwasser verursachen als bisher verwendete Substanzen.

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft organische Kupferkomplexe auf Basis von Bisazomethinen, die bei der Färbung von Textilien, insbesondere von ungefärbtem Polyamid, als Lichtstabilisatoren dem Färbebad zugesetzt werden und dabei viel weniger Kupfer im Färbeabwasser zurücklassen als bisher verwendete Substanzen.

[0002] Die Verwendung von Kupfersalzen zur Verbesserung der Lichtechtheit von Textilien ist seit langem bekannt. So wird beispielsweise in EP 0 245 204 A1 ein Verfahren zur fotochemischen Stabilisierung von ungefärbtem und gefärbtem Polyamidfasermaterial oder dessen Mischungen mit anderen Fasermaterialien offenbart, wobei das Fasermaterial mit einer Mischung aus einem organischen Kupferkomplex, einem Lichtschutzmittel und gegebenenfalls einem Antioxidans behandelt wird.

[0003] Die bisher bekannten und auch in EP 0 245 204 A1 verwendeten organischen Kupferkomplexe weisen jedoch den gravierenden technischen Nachteil auf, dass in den Färbebädern zuviel Kupfer verbleibt und somit das Abwasser belastet wird. Folglich besteht immer noch ein Bedarf an umweltverträglicheren Lichtstabilisatoren für Textilien.

[0004] Überraschenderweise wurde nun gefunden, dass gewisse, zu den oben erwähnten Verbindungen strukturähnliche Kupferkomplexe, die beim Färben von Textilien als Lichtstabilisatoren zugesetzt werden, eine deutlich geringere Menge an Kupfer im Färbebad hinterlassen und somit vom ökologischen Gesichtspunkt her viel umweltverträglicher sind.

(A)

[0005] Gegenstand der vorliegenden Anmeldung sind somit Verbindungen der Formel (A)

20

5

25

30

worin

- 35
- n 0, 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,
- M H oder C₁-C₈-Alkyl ist, und
- R H bedeutet oder worin beide R's zusammen mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, einen aromatischen oder aliphatischen Ring mit 6 C-Atomen bilden.

[0006] Geeignet sind auch Verbindungen, worin n 0 oder 1, vorzugsweise 0 ist, und M H oder Methyl ist.

[0007] Besonders gut verwendbar sind Verbindungen worin n 0, M H oder Methyl, und R H bedeutet oder worin beide R's zusammen mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 6 C-Atomen bilden.

[0008] Ganz besonders gut ist die Verbindung der Formel (I)

45

40

55

50

[0009] Ebenfalls sehr gute Eigenschaften zeigen die Verbindungen der Formel (II)

oder der Formel (III)

oder der Formel (IV)

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

oder der Formel (V)

55

50

[0010] In den obigen Formeln können auch die Wasserstoffatome in den beiden -OH-Gruppen durch Methyl ersetzt sein, wie beispielsweise in Formel (IV).

[0011] Die vorliegenden Verbindungen lassen sich dadurch herstellen dass 2,4-Dihydroxybenzophenon oder 2-Hydroxy-4-methoxybenzophenon mit einem C_2 - C_4 -Alkylendiamin, 1,2-Diaminocyclohexan oder mit o-Phenylendiamin umgesetzt werden und anschliessend mit einem Kupfersalz weiterreagiert werden.

[0012] Vorzugsweise werden 2,4-Dihydroxybenzophenon und Ethylendiamin als Ausgangssubstanzen eingesetzt. [0013] Die erfindungsgemässen Kupferverbindungen werden geeigneterweise in Form von wässrigen Dispersionen eingesetzt, wobei die Konzentration an Wirksubstanz im Bereich von 2 bis 30, vorzugsweise von 5 bis 15 Gew.% liegt. Die Dispersionen werden durch Mahlen in Gegenwart üblicher Dispergiermittel erhalten.

[0014] Die genannten Verbindungen oder die erwähnten Dispersionen eignen sich hervorragend als lichtstabilisierender Zusatz zu den Textilfärbebädern, insbesondere für Fasern oder Gewebe aus ungefärbtem Polyamid, wobei das Abwasser viel weniger stark mit Kupfer belastet wird als mit anderen handelsüblichen Lichtstabilisatoren für Polyamid, was angesichts der Umweltproblematik einen wichtigen technischen Vorteil darstellt.

[0015] Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist somit die Verwendung der beschriebenen Verbindungen oder von Dispersionen enthaltend diese Verbindungen als lichtstabilisierender Zusatz zu den Färbebädern für Textilien. Besonders für ungefärbtes Polyamid bringt diese Anwendung deutliche Verbesserungen zum Stand der Technik

[0016] Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung in nichteinschränkender Art und Weise erläutern.

Beispiele

20

30

35

40

45

50

55

Herstellung:

Beispiel 1:

[0017] In einem 750 ml Sulfierkolben werden 67.55 g 2,4-Dihydroxybenzophenon und 6.1 g Kaliumcarbonat in 80 ml Diethylenglycol gemischt. Diese Suspension wird auf 80°C aufgeheizt, wobei sich das 2,4-Dihydroxybenzophenon vollständig löst. Bei 80°C werden innerhalb von ca. 10 Minuten 9.03 g Ethylendiamin zugegossen. Nach ca. 30 Minuten beginnt die Schiffsche Base auszufallen. Nach 2 Stunden bei 80°C werden 150 ml Wasser zugegeben, das Medium wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der gelbe Niederschlag abgenutscht und mit 200 ml Wasser gewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 52 g eines gelben Pulvers mit folgender Struktur:

[0018] Dieses Produkt wird bei 100°C in 450 ml Dimethylformamid gelöst. Zu dieser Lösung gibt man innerhalb von

10 Minuten eine Lösung, bestehend aus 28.60 g Kupfersulfat Pentahydrat, 64 ml Ammoniaklösung (25%) und 125 ml Wasser. Nach ca. 10 Minuten fällt ein rosafarbener Feststoff aus. Nach 2 Stunden unter Rückfluss wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der Niederschlag filtriert, und mit 200 ml Wasser nachgewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 47 g eines rosa-violetten Pulvers der Formel (I):

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

Mikroanalyse:				
	Soll Ist			
С	65.5%	65.3%		
Н	4.3%	4.4%		
N	5.4% 5.3%			
0	12.5%	12.6%		
Cu	12.3%	12.4%		

Beispiel 2:

[0019] In einem 750 ml Sulfierkolben werden 67.55 g 2,4-Dihydroxybenzophenon und 6.1 g Kaliumcarbonat in 80 ml Diethylenglycol gemischt. Diese Suspension wird auf 80°C aufgeheizt, wobei sich das 2,4-Dihydroxybenzophenon vollständig löst. Bei 80°C werden innerhalb von ca. 10 Minuten 17.0 g 1,2-Diaminocyclohexan zugetropft. Nach ca. 30 Minuten beginnt die Schiffsche Base auszufallen. Nach 2 weiteren Stunden bei 80°C werden 150 ml Wasser zugegeben, das Medium wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der gelbe Niederschlag abgenutscht und mit 200 ml Wasser gewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 52 g eines gelben Pulvers folgender Struktur:

[0020] Dieses Produkt wird bei 100°C in 500 ml Dimethylformamid gelöst. Zu dieser Lösung gibt man innerhalb von 10 Minuten eine Lösung, bestehend aus 25.60 g Kupfersulfat Pentahydrat, 60 ml Ammoniaklösung (25%) und 125 Wasser. Nach ca. 10 Minuten beginnt ein dunkelgrüner Feststoff auszufallen. Nach 2 Stunden Erhitzen unter Rückfluss wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der Niederschlag filtriert, und mit 200 ml Wasser nachgewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 49 g eines dunkelgrünen Pulvers der Formel (II):

Mikroanalyse:

С

Н

Ν

0

Cu

Soll

67.7%

4.9%

4.9%

11.3%

11.1%

Ist

67.3 %

5.1%

5.0%

11.4%

11.2%

1	5

5

10

20

25

30

Beispiel 3:

[0021] In einem 750 ml Sulfierkolben werden 67.55 g 2,4-Dihydroxybenzophenon und 6.1 g Kaliumcarbonat in 80 ml Diethylenglycol gemischt. Diese Suspension wird auf 80°C aufgeheizt, wobei sich das 2,4-Dihydroxybenzophenon vollständig löst. Bei 80°C werden innerhalb von ca. 10 Minuten eine Lösung, bestehend aus 16.2 g o-Phenylendiamin in 100 ml Diäthylenglycol zugegeben. Nach ca. 15 Minuten beginnt die Schiffsche Base auszufallen. Nach 2 weiteren Stunden bei 80 °C werden 250 ml Wasser zugegeben, das Medium wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der gelbe Niederschlag abgenutscht und mit 400 ml Wasser gewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 61 g eines gelben Pulvers mit folgender Struktur:

35

40

45

50

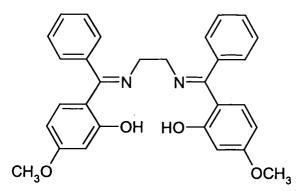
55

[0022] Dieses Produkt wird bei 100°C in 500 ml Dimethylformamid gelöst. Zu dieser Lösung gibt man innerhalb von 10 Minuten eine Lösung, bestehend aus 30.4 g Kupfersulfat Pentahydrat, 66 ml Ammoniaklösung (25%) und 125 ml Wasser. Nach ca. 10 Minuten beginnt ein dunkelgrüner Feststoff auszufallen. Nach 2 weiteren Stunden unter Rückfluss wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der Niederschlag filtriert, und mit 200 ml Wasser nachgewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 59 g eines dunkelgrünen Pulvers der Formel (III):

Mikroa	Mikroanalyse:				
	Soll	Ist			
С	68.5%	68.3%			
Н	3.9%	4.0%			
N	5.0%	5.1%			
0	11.4%	11.3%			
Cu	11.2%	11.3%			

Beispiel 4:

[0023] In einem 750 ml Sulfierkolben werden 71.96 g 2-Hydroxy-4-methoxybenzophenon und 6.1 g Kaliumcarbonat in 80 ml Diethylenglycol gemischt. Diese Suspension wird auf 80°C aufgeheizt, wobei sich das 2-Hydroxy-4-methoxy-benzophenon vollständig löst. Bei 80°C werden innerhalb von ca. 10 Minuten 9.03 g Ethylendiamin zugegossen. Nach ca. 30 Minuten beginnt die Schiffsche Base auszufallen. Nach 2 weiteren Stunden bei 80 °C werden 150 ml Wasser zugegeben, das Medium wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der gelbe Niederschlag abgenutscht und mit 200 ml Wasser gewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet. Erhalten werden 54 g eines gelben Pulvers mit folgender Struktur:



[0024] Dieses Produkt wird bei 100°C in 450 ml Dimethylformamid gelöst. Zu dieser Lösung gibt man innerhalb von 10 Minuten eine Lösung, bestehend aus 28.60 g Kupfersulfat Pentahydrat, 64 ml Ammoniaklösung (25%) und 125 ml Wasser. Nach ca. 10 Minuten beginnt ein rosafarbener Festtoff auszufallen. Nach 2 weiteren Stunden unter Rückfluss wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der Niederschlag filtriert, und mit 200 ml Wasser nachgewaschen. Der Presskuchen wird bei 60°C im Vakuum getrocknet.

Erhalten werden 59 g eines Pulvers der Formel (IV):

$$CH_3O$$
 CU
 OCH_3
 OCH_3

Mikroanalyse:

С

Н

Ν

0

Cu

Soll

66.5%

4.8%

5.2%

11.8%

11.6%

Ist

66.2%

5.0%

5.1%

12.0%

11.7%

15

5

10

20

25

30

35

40

45

Dispersionsbeispiel A:

Beispiel 1:

[0025] 20 Teile Kupferkomplex aus dem Beispiel 1, 20 Teile eines sulfonierten Ditolylether-Formaldehydkondensats, 10 Teile eines Triblock-Copolymers A-B-A (A: Polyethylenglycol MW 4700, B: Polypropylenglycol MW 2400), 1.2 Teile Tridecylalkoholäthoxylat (9 Einheiten EO), 5 Teile Polyvinylalkohol (MW ca. 67000), 143.8 Teile entmineralisiertes Wasser werden mit 200 Teilen Glasperlen in einem Dispergierapparat 5 Stunden lang gemahlen bis die mittlere Teilchengrösse der dispergierten Teilchen unter 2 Micrometer liegt. Dann werden die Glasperlen mit Hilfe eines Siebes von der Dispersion getrennt. Die erhaltene Dispersion enthält 10 % Aktivstoff.

Applikationsbeispiel A:

[0026] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.0837 Teile	C.I. Acid Orange 80
0.0330 Teile	C.I. Acid Black 132
0.0700 Teile	C.I. Acid Yellow 235
0.0093 Teile	C.I.Acid Violet 90
0.0038 Teile	C.I. Acid Red 315
0.0011 Teile	C.I. Acid Brown 282

50

55

und x Teile der, gemäss Dispersionsbeispiel A hergestellten, wässrigen Dispersion enthält, wobei x = 0, 1, 2, 3 oder 4 bedeutet. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt, das Färbebad wird im Verlauf von 30 Minuten auf 98°C erhitzt, und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Danach wird abgekühlt und die erhaltene, beige Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet. Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Mit einer ähnlichen Rezeptur wurde auch Polyamid Nylsuisse und Autovelours (Dura) von BMW (Bayrische Motorenwerke, München, Deutschland) eingesetzt.

Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den

Färbebädern bestimmt.

Vergleichsbeispiel A:

5

10

15

20

25

[0027] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.0837 Teile	C.I. Acid Orange 80
0.0330 Teile	C.I. Acid Black 132
0.0700 Teile	C.I. Acid Yellow 235
0.0093 Teile	C.I.Acid Violet 90
0.0038 Teile	C.I. Acid Red 315
0.0011 Teile	C.I. Acid Brown 282

und x Teile einer 10 %igen wässrigen Dispersion von folgendem Produkt VP 1:

VP1

enthält, wobei x = 0, 1, 2 oder 3 bedeutet. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt, das Färbebad wird im Verlauf von 30 Minuten auf 98°C erhitzt, und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Dann wird abgekühlt und die erhaltene, beige Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet. Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Mit einer ähnlichen Rezeptur wurde auch Polyamid Nylsuisse und Autovelours (Dura) von BMW (Bayrische Motorenwerke, München, Deutschland) eingesetzt.

Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den Färbebädern bestimmt.

40

45

50

Ergebnisse A:

Э	

10		
15		

20

25
20

30

35

40

45

	Eingesetzte Menge Kupfer	Polyamid Nylsuisse	Teppich DLW	Autovelours BMW
	(ppm im Bad)	Restkup	fergehalt im Färbebad	l in ppm
i.	6.2	<1.0	<1.0	<1.0
Applikations- beispiel A	12.4	<1.0	<1.0	<1.0
Applikatio: beispiel A	18.6	<1.0	<1.0	<1.0
Apj beis	24.8	<1.0	<1.0	<1.0
hs-	8.4	<1.0	<1.0	<1.0
Vergleichs- beispiel A	17.7	4.0	3.0	4.0
Ver beis	26.0	9.0	8.0	9.0

	Eingesetzte	Eingesetzte									
	Menge	Menge									
	Kupfer	Dispersion	Polya	mid Nyl	suisse	Teppic	h DLW		Autov	elours l	BMW
	(ppm im	(bezogen auf									
	Bad)	Polyamid)									
			2 X	4 X	6 X	2 X	4 X	6 X	2 X	4 X	6 X
			FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA	FAKRA
	0	0.0%	1.6	1.0	1.0	1.9	1.0	1.0	1.5	1.0	1.0
ons-	6.2	1.0%	4.2	2.7	2.4	3.7	3.6	3.0	4.4	2.0	1.9
Applikations- beispiel A	12.4	2.0%	4.3	3.0	2.5	4.0	4.1	3.1	4.6	3.5	3.0
Appl bei	18.6	3.0%	4.5	3.4	2.8	4.5	4.5	4.1	4.7	3.9	3.8
,	24.8	4.0%	4.8	3.8	3.2	4.6	4.6	4.6	4.8	4.7	4.6
hs- A	8.4	1.0%	4.3	3.1	2.7	4.0	3.3	3.0	4.6	2.7	2.7
Vergleichs- beispiel A	17.7	2.0%	4.4	3.5	3.1	4.6	4.3	4.2	4.5	3.3	3.3
Ver bej	26.0	3.0%	4.3	3.8	3.4	4.6	4.5	4.4	4.5	3.9	3.4

50 Applikationsbeispiel B:

[0028] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.1190 Teile	C.I. Acid Blue 280
0.1913 Teile	C.I. Acid Blue 194
0.0291 Teile	C.I. Acid Blue 225

(fortgesetzt)

0.0130 Teile	C.I. Acid Blue 193
0.0088 Teile	C.I. Acid Blue 296
0.3872 Teile	C.I. Acid Black 58
0.1912 Teile	C.I. Acid Black 194

und x Teile der gemäss Dispersionsbeispiel A hergestellten, wässrigen Dispersion enthält, wobei x = 0, 1, 2, 3 oder 4 bedeutet. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt, das Färbebad wird im Verlauf von 30 Minuten auf 98°C erhitzt, und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Dann wird abgekühlt und die erhaltene, dunkelblaue Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet.

Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Mit einer ähnlichen Rezeptur wurde auch Polyamid Nylsuisse und Autovelours (Dura) von BMW (Bayrische Motorenwerke, München, Deutschland) eingesetzt. Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den Färbebädern bestimmt.

Vergleichsbeispiel B:

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

[0029] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.1190 Teile	C.I. Acid Blue 280
0.1913 Teile	C.I. Acid Blue 194
0.0291 Teile	C.I. Acid Blue 225
0.0130 Teile	C.I. Acid Blue 193
0.0088 Teile	C.I. Acid Blue 296
0.3872 Teile	C.I. Acid Black 58
0.1912 Teile	C.I. Acid Black 194

und x Teile einer 10 %igen wässrigen Dispersion des Produktes VP 1 aus Vergleichsbeispiel A enthält. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt,das Färbebad wird im Verlauf von 30 Minuten auf 98°C erhitzt und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Dann wird abgekühlt und die erhaltene, dunkelblaue Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet.

Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Mit einer ähnlicher Rezeptur wurde auch Polyamid Nylsuisse und Autovelours (Dura) von BMW (Bayrische Motorenwerke, München, Deutschland) eingesetzt.

Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den Färbebädern bestimmt.

Ergebnisse B:

5	

10

15

20

25

30

35

40

Applikations-

Vergleichsbeispiel B

beispiel B

45

	Eingesetzte Menge Kupfer	Polyamid Nylsuisse	Teppich DLW	Autovelours BMW
	(ppm im Bad)	Restkup	fergehalt im Färbeba	d in ppm
ns- 3	6.2	<1.0	<1.0	<1.0
Appli-kations- beispiel B	12.4	<1.0	<1.0	<1.0
opli-katic beispiel	18.6	<1.0	<1.0	<1.0
Ϋ́	24.8	<1.0	<1.0	<1.0
ths B	8.4	<1.0	<1.0	<1.0
Vergleichs beispiel B	17.7	3.0	3.0	3.0
Ver	26.0	8.0	8.0	8.0

Polyamid Nylsuisse

4 X

1.0

1.9

2.5

2.7

3.0

2.1

2.5

2.7

6 X

1.0

1.3

1.8

2.1

2.5

1.6

2.0

2.2

2 X

3.1

3.7

4.3

4.5

4.8

4.2

4.9

4.9

2 X

2.2

3.8

4.2

4.2

4.2

3.8

3.9

4.1

(bezogen auf FAKRA FAKRA FAKRA

Teppich DLW

4 X

2.5

3.7

4.3

4.4

4.4

3.5

3.7

4.4

6 X 9

1.4

3.5

3.7

3.9

4.0

2.5

3.5

 4.1^{-}

FAKRA FAKRA FAKRA

2 X

3.8

4.8

4.8

4.7

4.8

3.8

3.8

4.1

Autovelours BMW

4 X

2.3

3.4

4.0

4.7

4.7

3.7

4.2

4.2

FAKRA FAKRA

6 X

1.5

3.0

4.2

4.5

4.1

3.6

4.3

4.2

Applikationsbeispiel C:

Eingesetzte Eingesetzte

Menge

Dispersion

Polyamid)

0.0%

1.0%

2.0%

3.0%

4.0%

1.0%

2.0%

3.0%

Menge

Kupfer

(ppm im

0

6.2

12.4

18.6

24.8

8.4

17.7

26.0

Bad)

[0030] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.0104 Teile	C.I. Acid Orange 80
0.0031 Teile	C.I. Acid Orange 168
0.0330 Teile	C.I. Acid Black 132

55

und x Teile der gemäss Dispersionsbeispiel A hergestellten, wässrigen Dispersion enthält, wobei x = 0, 1, 2, 3 oder 4 bedeutet. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt, das Färbebad wird im Verlauf von 30 Minuten auf 98°C erhitzt, und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Dann wird abgekühlt und die erhaltene, graue Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet.

Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Mit einer ähnlicher Rezeptur wurde auch Polyamid Nylsuisse und Autovelours (Dura) von BMW (Bayrische Motorenwerke, München, Deutschland) eingesetzt.

Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den Färbebädern bestimmt.

Vergleichsbeispiel C:

[0031] 100 Teile eines Polyamid 66-Teppiches von DLW (Deutsche Linoleum Werke, Dietigheim) werden in 2000 Teile einer wässrigen Flotte gegeben, die

0.0104 Teile	C.I. Acid Orange 80
0.0031 Teile	C.I. Acid Orange 168
0.0330 Teile	C.I. Acid Black 132

und x Teile einer 10 %igen wässrigen Dispersion des vorstehend verwendeten Produktes VP 1 enthält. Der pH-Wert des Färbebades wird in der Färbeapparatur auf 6 eingestellt, das Färbebad wird im Verlaufe von 30 Minuten auf 98°C erhitzt, und es wird 1 Stunde lang bei dieser Temperatur weitergefärbt. Dann wird abgekühlt und die erhaltene, graue Färbung gründlich kalt gespült und bei Raumtemperatur getrocknet.

[0032] Gewünschtenfalls kann der Flotte 1 Teil eines handelsüblichen Egalisiermittels (z.B. Sandogen® NH flüssig der Firma Clariant) zugegeben werden. Die Lichtechtheit nach ISO-Norm 105-B06 (2, 4 und 6 FAKRA) wird gemessen und der Gehalt an Restkupfer in den Färbebädern bestimmt.

13

20

5

10

15

30

35

40

45

50

Ergebnisse C:

5	

10

15

20

25

30

35

40

45

50

	Eingesetzte Menge Kupfer	Polyamid Nylsuisse	Teppich DLW	Autovelours BMW
	(ppm im Bad)	Restkup	ofergehalt im Färbeba	d in ppm
-SI	6.2	<1.0	<1.0	<1.0
atior C	12.4	<1.0	<1.0	<1.0
Appli-kations- beispiel C	18.6	<1.0	<1.0	<1.0
Apj bei	24.8	<1.0	<1.0	<1.0
c C	8.4	<1.0	<1.0	<1.0
Vergleichs beispiel C	17.7	3.0	4.0	4.0
Ver bei	26.0	8.0	7.0	7.0

Eingesetzte Eingesetzte

Menge

Menge

·	Kupfer (ppm im Bad)	Dispersion (bezogen auf Polyamid)	Polyam	id Nyls	uisse	Teppic	h DLW		Autove	lours Bl	ΜW
			2 X FAKRA	4 X FAKRA	6 X FAKRA	2 X FAKRA	4 X FAKRA	6 X fakra	2 X FAKRA	4 X FAKRA	6 X fakra
	0	0.0%	1.1	1.0	1.0	1.7	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
ons-	6.2	1.0%	3.8	2.4	2.2	3.8	3.2	1.7	4.1	2.0	1.4
pplikation beispiel C	12.4	2.0%	3.8	2.4	2.4	4.0	3.3	2.2	4.5	2.4	2.0
Applikations- beispiel C	18.6	3.0%	3.9	2.6	2.5	4.4	3.8	3.0	4.6	4.0	2.8
	24.8	4.0%	3.8	2.9	2.6	4.8	3.8	3.5	4.6	4.0	2.8
hs- C	8.4	1.0%	4.0	2.7	2.4	4.6	3.0	2.1	4.1	2.0	1.5
Vergleichs- beispiel C	17.7	2.0%	4.0	3.1	2.5	4.7	3.3	3.1	4.3	2.6	1.6
Ver beis	26.0	3.0%	4.0	3.2	2.6	4.9	3.6	3.5	4.6	3.5	2.0

[0033] Die vorliegenden Beispiele zeigen deutlich, dass die neuen Verbindungen bei gleicher Lichtechtheit eine deutlich reduzierte Kupferrestmenge im Färbebad hinterlassen als bisher üblich, was angesichts der Umweltproblematik einen erheblichen technischen Vorteil darstellt.

Patentansprüche

1. Verbindungen der Formel (A)

15 worin

20

25

30

35

40

45

50

55

- n eine Zahl von 0 bis 4 bedeutet,
- M H oder C₁-C₈-Alkyl ist, und
- R H bedeutet oder worin beide R's zusammen mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, einen aromatischen oder aliphatischen Ring mit 6 C-Atomen bilden.
- 2. Verbindungen gemäss Anspruch 1, worin
 - n 0 oder 1, und
 - M H oder Methyl ist.
- 3. Verbindungen gemäss Anspruch 1, worin
 - n 0, und
 - M H oder Methyl ist.
- 4. Verbindungen gemäss Anspruch 1, worin
 - n 0
 - M H oder Methyl, und
 - R H bedeutet oder oder worin beide R's zusammen mit den C-Atomen, an die sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 6 C-Atomen bilden.
- 5. Verbindung gemäss Anspruch 1 der Formel (I)

- 6. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (A) gemäss den Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass 2,4-Dihydroxybenzophenon oder 2-Hydroxy-4-methoxybenzophenon zunächst mit einem C₂-C₄-Alkylendiamin, 1,2-Diaminocyclohexan oder mit o-Phenylendiamin und anschliessend mit einem Kupfersalz umgesetzt werden.
- 7. Verfahren gemäss Anspruch 6, **dadurch gekennzeichnet**, **dass** 2,4-Dihydroxybenzophenon und Ethylendiamin

als Ausgangssubstanzen eingesetzt werden.

- **8.** Wässrige Dispersion, enthaltend 2 bis 30 Gew.-% von einer oder mehreren der Verbindungen gemäss den Ansprüchen 1 bis 5.
- **9.** Wässrige Dispersion gemäss Anspruch 8 enthaltend 5 bis 15 Gew.-% von einer oder mehreren der Verbindungen gemäss den Ansprüchen 1 bis 5.
- **10.** Verwendung der Verbindungen gemäss den Ansprüchen 1 bis 5 oder von Dispersionen gemäss den Ansprüchen 8 oder 9 als lichtstabilisierender Zusatz zu den Färbebädern für Textilien.
- **11.** Verwendung gemäss Anspruch 10, **dadurch gekennzeichnet**, **dass** es sich bei den Textilien um Fasern oder Gewebe aus ungefärbtem Polyamid handelt.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 04 01 3229

	EINSCHLÄGIGE	DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgeblicher	ents mit Angabe, soweit erforderlich, n Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
X	thylenediamine comp nickel(II) and coba XP002307054 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung *	SERVICE, COLUMBUS, on the sis of p-methoxybenzophenone)elexes with copper(II), lt(II)" no. 2002:403532 , 19(5), 503-505 CODEN:	1-4,6-9	D06P3/24 D06P1/62 D06P1/64 D06P1/667 D06P5/02 D06M13/50 D06M13/10
X	polychelates derive complexes" XP002307055 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung * & INORG. ORGANOMET PROC. IUPAC SYMP. M MEETING DATE 1990, HARROD, JOHN FRANK;	SERVICE, COLUMBUS, T AL: "Oxygen-carrying d from bisphenolic no. 1992:165030 C. OLIGOMERS POLYM., ACROMOL., 33RD, 295-300. EDITOR(S):	1-9	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.CI.7) D06P D06M
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	rde für alle Patentansprüche erstellt		
	Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	<u>'</u>	Prüfer
	München	24. November 200	4 Lor	enzo Varela, M.J.
X : von Y : von ande A : tech O : nich	NTEGORIE DER GENANNTEN DOKL besonderer Bedeutung allein betracht besonderer Bedeutung in Verbindung ren Veröffentlichung derselben Kateg nologischer Hintergrund tschriftliche Offenbarung schenliteratur	E : älteres Patentdok et nach dem Anmeld mit einer D : in der Anmeldung orie L : aus anderen Grü-	runde liegende T sument, das jedoc ledatum veröffeni angeführtes Dol nden angeführtes	Theorien oder Grundsätze oh erst am oder tlicht worden ist kument

EPO FORM 1503 03.82 (P04C03)



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 04 01 3229

	EINSCHLÄGIGE Kennzeichnung des Dokum			Bet	rifft	VI ACCIEIVATION DED
Kategorie	der maßgebliche		oweit enordenich,		pruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CI.7)
X	DATABASE CA [Online CHEMICAL ABSTRACTS OHIO, US; SPIRATOS, MIHAELA E polymers. 7. Synt characterization of derived from bisphe XP002307056 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung * & ANGEWANDTE MAKRO 138, 159-66 CODEN: 0003-3146, 1986,	SERVICE, CO TT AL: "Coor thesis and some polycenolic compl no. 1986:20	cdination chelates exes" 17809 CHEMIE ,	1-9		
Х	DATABASE CA [Online CHEMICAL ABSTRACTS OHIO, US; JENSEN, H. P.: "Str complexes with Schi reaction of diamine dihydroxybenzopheno dihydroxyacetopheno XP002307057 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung * & INDIAN JOURNAL CINORGANIC, PHYSICAL ANALYTICAL, 23A(6) ISSN: 0376-4710, 19	SERVICE, CO ructure of co ff bases de es with one and one" no. 1984:52 of CHEMISTRY , THEORETIC , 475-6 COD	copper(II) erived from 1900 7, SECTION A:	1-3,	6-9	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
Der vo	rliegende Recherchenbericht wu Recherchenort Münnchen	Abschluß	nsprüche erstellt datum der Recherche November 200	100	lor	Prüfer
	München		November 200	14	Lor	enzo Varela, M.J.
X : von Y : von ande A : tech O : nich	NTEGORIE DER GENANNTEN DOKU besonderer Bedeutung allein betracht besonderer Bedeutung in Verbindung eren Veröffentlichung derselben Kateg nologischer Hintergrund tschriftliche Offenbarung schenliteratur	tet mit einer	E : älteres Patentdo nach dem Anmel D : in der Anmeldun L : aus anderen Grü	kument, c dedatum g angefüh inden ang	las jedod veröffent nrtes Dok eführtes	licht worden ist aument



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 04 01 3229

	EINSCHLÄGIGE	DOKUMENTE				
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgeblicher		t erforderlich,	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DE ANMELDUNG (Int.	
X	DATABASE CA [Online CHEMICAL ABSTRACTS OHIO, US; DINJUS, U. ET AL: "substituted o-hydro.alpha.,.omegadia 3d-element complexe XP002307058 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung * & ZEITSCHRIFT FUER ALLGEMEINE CHEMIE, ZAACAB; ISSN: 0044-	SERVICE, COLUM Schiff bases of xybenzophenone mines as ligar s" no. 1980:48758 ANORGANISCHE 464, 37-44 CO	IBUS, of es and ods in UND	1-9		
X	DATABASE CA [Online CHEMICAL ABSTRACTS OHIO, US; ZARZHETSKAYA, L. K. molding composition XP002307059 gefunden im STN Database accession * Zusammenfassung * & SU 497 320 T (USS 30. Dezember 1975 (SERVICE, COLUMET AL: "Thermone" no. 1976:10662	IBUS, nostable	1-4,8,9	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (In	t.Cl.7)
A	US 4 775 386 A (BUR 4. Oktober 1988 (19 * das ganze Dokumen	88-10-04)	AL)	1-11		
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentanspr	üche erstellt			
	Recherchenort	Abschlußdatum	der Recherche		Prüfer	
	München	24. Nov	ember 2004	Lor	enzo Varela,	M.J.
X : von Y : von ande A : tech O : nich	TEGORIE DER GENANNTEN DOKL besonderer Bedeutung allein betroht besonderer Bedeutung in Verbindung ren Veröffentlichung derselben Kateg nologischer Hintergrund tschriftliche Offenbarung ohenliteratur	et Dorie L	: älteres Patentdoku nach dem Anmelde : in der Anmeldung a : aus anderen Gründ	ment, das jedoo datum veröffent angeführtes Dok len angeführtes	licht worden ist aument	e

BPO FORM 1503 03.82 (P04C03)

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 04 01 3229

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

24-11-2004

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument			Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
5	SU 497320	Т		KEINE		
l	JS 4775386	A	04-10-1988	AT AU AU BR DE EP ES JP JP JP KR NZ ZA	92552 T 599649 B2 7247287 A 8702227 A 3786829 D1 0245204 A1 2058136 T3 1727997 C 4011589 B 62267367 A 9411787 B1 220187 A 8703171 A	15-08-1993 26-07-1990 12-11-1987 17-02-1988 09-09-1993 11-11-1987 01-11-1994 19-01-1993 28-02-1992 20-11-1987 26-12-1994 29-01-1990 30-12-1987
-					8/031/1 A 	30-12-198/

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82