

DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

PATENTS CHRIFT 139 720

Ausschließungspatent

Erteilt gemäß § 5 Absatz 1 des Änderungsgesetzes zum Patentgesetz

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

				Int. CI. ³	en e
(11)	139 720	(44)	16.01.80	3 (51)	C 09 B 29/00 C 09 B 29/20
.5 .		,			C 09 B 29/34
(21)	AP C 09 B / 207 637	(22)	04.09.78		
(31)	10800/77 14241/77 4025/78	(32)	05.09.77 22.11.77 14.04.78	(33)	CH
		4			• • •

(71) siehe (73)

(72) Körte, Klaus, Dr., DE

(73) Sandoz AG, Basel, CH

(74) Internationales Patentbüro Berlin, 102 Berlin, Wallstraße 23/24

(54) Verfahren zur Herstellung von Azoverbindungen

$$\begin{array}{ccc}
R_6 & R_6 \\
-C & = C - R_7
\end{array}$$

R₅ Wasserstoff oder R₈ R₈ - R₉ C - O - R₉

R6 und R6 eines Wasserstoff, das andere Wasserstoff oder Halogen, R7, R8 und R8 Wasserstoff oder Alkyl und R9 Wasserstoff, Acyl oder gegebenenfalls substituiertes Alkyl bedeuten, durch Diazotieren und Kuppeln. - Formel -

29 Seiten

⁽⁵⁷⁾ Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von Azo-Dispersionsfarbstoffen der Formel, worin D den Rest einer Diazokomponente, K gegebenenfalls substituiertes 1,4-Phenylen oder 1,4-Naphthylen, R₁ Wasserstoff oder gegebenenfalls substituiertes Alkyl oder Alkenyl, R₂ Wasserstoff, Acyl oder gegebenenfalls substituiertes Alkyl, R₃ und R₃ Wasserstoff oder Alkyl R₄ -C=C-R₅ oder wenn K 1,4-Naphthylen ist, auch

Verfahren zur Herstellung von Azoverbindungen

Anwendungsgebiet der Erfindung

Gegenstand der Erfindung sind Verfahren zur Herstellung neuer Azo-Dispersionsfarbstoffe, die sich zum Färben von Fasern oder Fäden oder daraus hergestellten Materialien aus voll- oder halbsynthetischen, hydrophoben, hochmolekularen organischen Stoffen eignen.

Bekannte technische Lösungen

Anwendungstechnisch vergleichbare Farbstoffe sind aus der FR-PS 1 534 269 und der JA-PS 47-35353 (1972) bekannt. Diese Verbindungen liefern jedoch beim Färben, Klotzfärben und Bedrucken von voll- oder halbsynthetischen hydrophoben hochmolekularen organischen Fasermaterialien qualitativ nicht die gleichen Resultate.

Ziel der Erfindung

Es ist Ziel der Erfindung, die Qualität der Färbungen, Klotzfärbungen und Drucke auf ein einheitliches hohes Niveau mit Hilfe der neuen Farbstoffe zu bringen.

Wesen der Erfindung

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, Verfahren zur Herstellung neuer Azoverbindungen zu entwickeln.

Erfindungsgemäß hergestellt werden Verbindungen der allgemeinen Formel I

207 637

$$D-N=N-K-N \xrightarrow{R_1} OR_2 R_3 R_3$$

$$CH_2 -CH-CH_2-O-C-R_4$$
(I)

worin

- D den Rest einer in der Chemie der Dispersionsfarbstoffe üblichen Diazokomponente,
- K den Rest einer Kupplungskomponente der 1,4-Phenylenoder 1,4-Naphthylenreihe,
- R₁ Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl oder, wenn K ein Rest der 1,4-Phenylenreihe ist, auch durch Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy, Phenyl, Phenoxy, Cyan, Alkenyloxy, Alkinyloxy oder Alkoxyalkinyloxy substituiertes Alkyl oder ggf. durch Halogen substituiertes Alkenyl,
- R₂ Wasserstoff, Acyl oder ggf. ein Halogen, Alkoxy, Phenyl, Hydroxyl, Phenoxy, Benzyloxy oder Acyloxy als Substituenten tragendes Alkyl,
- $\rm R_3$ und $\rm R_3^*$ unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl oder wenn $\rm R_5$ Wasserstoff bedeutet, zusammen und mit dem an sie gebundenen Kohlenstoffatom auch Cyclohexylen,
- R₄ eine Gruppe der Formel -C=C-R₅ oder wenn K 1,4-Naphthylen bedeutet, auch eine Gruppe der Formel

R₅ Wasserstoff oder eine Gruppe der Formel

$$R_{8}$$
 R_{8} R_{8} R_{9} ,

R₆ und R' das eine Wasserstoff, das andere Wasserstoff oder Halogen,

R, Wasserstoff oder Alkyl,

 R_{g} und R_{g}^{\bullet} unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl

und R₉ Wasserstoff, Acyl oder gegebenenfalls Alkoxy, Alkoxyalkoxy oder
Acyloxy als Substituenten tragendes Alkyl bedeuten

und das Molekül nur solche Substituenten trägt, die bei Dispersionsfarbstoffen üblich sind.

Als Acylreste kommen vor allem die Reste der Formeln R-X- und R'-Y- in Betracht, worin R Alkyl, vorzugsweise C₁₋₂-Alkyl, β-Hydroxyäthyl, β- oder X-Hydroxy-propyl, β, X-Dihydroxypropyl, Halogenalkyl, Phenyl, Toluyl oder Benzyl,

- X einen Rest der Formel -0-CO- (wobei R an das Sauerstoffatom gebunden ist) oder -SO₂-,
- R' Wasserstoff oder R,
- Y einen Rest der Formel -CO-, -NR"-CO- oder -NR"-SO $_2$ (wobei R" an das Stickstoffatom gebunden ist)

und R" Wasserstoff oder R bedeuten.

Alle genannten Alkylreste (auch in Alkoxy und Alkylcarbonyl) enthalten im allgemeinen 1 bis 6, vorzugsweise 1 bis 4, insbesondere 1 oder 2 Kohlenstoffatome.
Wenn nicht anders präzisiert, sind sie unsubstituiert oder tragen einen der
genannten Substituenten, als zweiter Substituent kommt gegebenenfalls noch
eine Hydroxylgruppe in Betracht. Die Alkenyl- und Alkinylreste enthalten im
allgemeinen 2 bis 6, vorzugsweise 2 bis 4, insbesondere 2 oder 3 Kohlenstoffatome, Alkenyl kann ein oder zwei Halogenatome tragen, sie sind aber vorzugsweise unsubstituiert.

Unter Halogen ist Fluor, Chlor, Brom oder Jod, insbesondere Chlor oder Brom zu verstehen.

Die Reste D können der Phenyl-, Naphthyl- oder heterocyclischen Reihe angehören und auch eine weitere Azogruppe enthalten.

Vorzugsweise bedeuten die Symbole in Formel I, unabhängig voneinander

Pheny1, das bis zu vier Substituenten tragen kann, darunter bis zu vier Chlor oder Brom, bis zu zwei aus der Gruppe Cyan, Jod, Trifluormethyl, C1-2-Alkylsulfonyl und Nitro und/oder einen aus der Gruppe Methyl, Methoxy, Formyl, C1-4-Alkylcarbonyl, C1-2-Alkoxy-carbonyl, Aminocarbonyl, C1-2-Alkyl-aminocarbonyl, Di-(C1-2-alkyl)-aminocarbonyl, Phenyl, Benzoyl, Benzylcarbonyl, Phenylsulfonyl, Toluylsulfonyl, Aminosulfonyl, C1-2-Alkyl-aminosulfonyl, C1-2-Alkoxy-carbonyl, Rhodan, Di-(C1-2-alkyl)-aminosulfonyl und/oder Phenylazo, das bis zu drei Substituenten tragen kann, darunter bis zu drei Chlor oder Brom, bis zu zwei Methyl, C1-2-Alkoxy, Cyan und/oder Nitro und ein Phenyl,

Benzthiazolyl, das bis zu zwei Substituenten tragen kann und zwar bis zu zwei aus der Gruppe Chlor, Brom, Cyan und Nitro und/oder einen aus der Gruppe Methyl, C_{1-2} -Alkylsulfonyl, Aminosulfonyl und Rhodan,

Benzisothiazolyl, das bis zu zwei Substituenten tragen kann und zwar bis zu zwei aus der Gruppe Chlor, Brom und Cyan und/oder einen aus der Gruppe Nitro und C_{1-2} -Alkylsulfonyl,

Thienyl, das bis zu drei Substituenten tragen kann, darunter bis zu zwei aus der Gruppe Chlor, Brom, Cyan und Nitro und/oder einen aus der Gruppe Methyl, Phenyl, C_{1-3} -Alkyl-carbonyl, Methoxycarbonyl und Hydroxyl,

Thiazolyl, das bis zu zwei Substituenten tragen kann und zwar bis zu zwei aus der Gruppe Chlor, Brom und Cyan und/oder einen aus der Gruppe Methyl, Nitro und C_{1-2} -Alkylsulfonyl, 3-Phenyl-1,2,4-thiadiazolyl(5) oder 2-Phenyl-1,3,4-thiadiazolyl(5),

insbesondere ein Radikal der Formel III

$$R_{13} - R_{14} + R_{14}$$
 (III),

worin R₁₂ Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Nitro, Cyan, Methylsulfonyl, Aethylsulfonyl, Methoxycarbonyl oder Aethoxycarbonyl,

 R_{13} Nitro, Aminosulfonyl oder Di(C_{1-2} -alkyl)-aminosulfonyl,

R₁₄ Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Cyan, Methylsulfonyl oder Aethyl-sulfonyl

und R_{14}^{\prime} Wasserstoff oder wenn R_{14} Wasserstoff ist, auch Chlor oder Brom, vor allem einen Rest der Formel III a

$$0_2$$
N $-$

$$R_{12}$$
(III a)

worin R₁₂ Nitro oder Cyan

R_{1/1} Chlor, Brom, Cyan oder Methylsulfonyl,

K unsubstituiertes 1,4-Naphthylen oder einen Rest der Formel II

 $egin{array}{lll} R_{10} & \mbox{Wasserstoff, Chlor, Brom, C_{1-2}-Alky1, C_{1-2}-Alkoxy, Hydroxyäthoxy,} \\ & \mbox{Methoxyäthoxy oder Cyan-C_{1-2}-alkoxy, insbesondere Wasserstoff,} \\ & \mbox{C_{1-2}-Alkoxy oder Hydroxyäthoxy, vor allem Methoxy oder Aethoxy,} \\ \label{eq:controller} \end{array}$

R₁₁ Wasserstoff, Chlor, Brom, C_{1-2} -Alky1, C_{1-2} -Alkoxy, C_{1-4} -Alky1-carbonylamino, Brom- oder Chloräthylcarbonylamino, Cyan, Formyl-amino, C_{1-2} -Alkoxy- C_{1-4} -alky1-carbonylamino, C_{1-4} -Alkoxycarbonyl-amino, Phenoxy- C_{1-2} -alky1-carbonylamino, C_{1-2} -Alkoxy- C_{2-3} -alkoxy-carbonylamino, C_{1-4} -Alkoxy-carbonyl- C_{1-3} -alkylamino-carbonylamino, Benzoylamino oder Phenyl- C_{1-2} -alky1-carbonylamino, insbesondere Wasserstoff, Methyl, Formylamino oder C_{1-2} -Alky1-carbonylamino, vor allem C_{1-2} -Alky1-carbonylamino,

R₁, wenn K 1,4-Naphthylen bedeutet, Wasserstoff oder C_{1-4} -Alkyl, sonst auch einmal durch Chlor, Brom, Hydroxy, C_{1-2} -Alkoxy, Formyloxy, C_{1-4} -Alkyl-carbonyloxy, C_{1-2} -Alkoxycarbonyloxy, C_{1-2} -Alkylaminocarbonyloxy, Phenoxy, Phenyl, Benzoyloxy oder Cyan substituiertes C_{2-4} -Alkyl, β -Hydroxy- β -chlorpropyl, Benzyl, Allyl, 2- oder 3-

Chlor- oder Brom-allyl oder eine Gruppe der Formel -CH2CHOHCH2OCH2C=CH oder -CH2CHOHCH2OCH2C=CCH2OCH3, insbesondere wenn K 1,4-Naphthylen bedeutet, Wasserstoff oder C_{1-2} -Alkyl, sonst auch einmal durch C₁₋₂-Alkyl-carbonyloxy oder Cyan substituiertes C₂₋₃-Alkyl, vor allem Wasserstoff,

- Wasserstoff, C₁₋₄-Alkyl, das gegebenenfalls ein Chlor, Brom, C₁₋₂-Alkoxy, Phenoxy, Formyloxy, C₁₋₃-Alkyl-carbonyloxy oder Benzyloxy trägt, c_{1-4} -Alkyl-carbonyl, Benzoyl, Hydroxyäthyloder c_{1-4} -Alkoxycarbonyl, insbesondere Wasserstoff oder C₁₋₂-Alkyl, insbesondere Wasserstofi
- asserstoff oder Methyl oder wenn K 1,4-Phenylen ist, unabhängig voneinander Wasserstoff oder Methyl oder gemeinsam Cyclohexylen, insbesondere Wasserstoff oder Methyl, vor allem Wasserstoff,
- eine Gruppe der Formel -C≡C-R₅ oder, wenn K 1,4-Naphthylen bedeutet, auch eine Gruppe der Formel $R_{16} R_{16}$ R_{16} R_{16} R_{16}

insbesondere eine Gruppe der Formel -C≡C-R, oder, wenn K 1,4-Naphthylen bedeutet, auch Vinyl, vor allem eine Gruppe der Formel $-C \equiv C - R_5$,

Wasserstoff, C_{1-2} -Alkoxy- C_{1-3} -alky1, Methoxyäthoxymethyl, Acetoxymethyl oder Chlorpropionyloxymethyl, insbesondere Wasserstoff, Methoxyathoxymethyl oder Acetoxymethyl, vor allem Wasserstoff, eines von R_6 und R_6^{\dagger} Wasserstoff, das andere Wasserstoff, Chlor oder Brom Wasserstoff oder Methyl.

Bevorzugt sind auch in vielen Fällen, die Kupplungskomponente der Benzolreihe (Formel II).

Die Herstellung der neuen Verbindungen der Formel I ist dadurch gekennzeichnet, dass man ein diazotiertes Amin der Formel IV

$$D - NH_2$$
 (IV)

mit einer Verbindung der Formel V

$$H - K - N \xrightarrow{R_1 \quad OR_2 \quad R_3} CH_2 - CH - CH_2 - O - C \xrightarrow{R_3} R_4$$
 (V)

kuppelt.

Die Herstellung der Kupplungskomponenten der Formel V erfolgt z.B. nach an sich bekannter Methode, indem man ein Mol einer Verbindung der Formel VI

$$H - K - NHR_1$$
 (VI)

mit 1 Mol einer Verbindung der Formel VII

in Gegenwart eines säurebindenden Mittels, z.B. Kaliumhydroxid kondensiert, oder 1 Mol einer Verbindung der Formel VI an 1 Mol einer Verbindung der Formel VIII

$$\frac{R_3}{CH_2-CH-CH_2} - 0 - C - R_4$$
 (VIII)

bei 70 bis 90°C anlagert.

Die Verbindungen der Formel VII können analog zu bekannten Methoden, z.B. durch Addition des entsprechenden Alkohols an Epichlorhydrin, in Gegenwart von Bortrifluorid-Aetherat, hergestellt werden. Die Verbindungen der Formel VIII sind aus den Verbindungen der Formel VII durch Behandlung mit einer Base, z.B. Kaliumhydroxid, herstellbar.

Die Verarbeitung der neuen Verbindungen der Formel I zu Färbepräparaten erfolgt auf allgemein bekannte Weise, z.B. durch Mahlen in Gegenwart von Dispergier- und/oder Füllmitteln. Mit den gegebenenfalls im Vakuum oder durch Zerstäuben getrockneten Präparaten kann man, nach Zugabe von mehr oder weniger Wasser, in sogenannter langer oder kurzer Flotte färben, klotzen oder bedrucken.

Die Farbstoffe ziehen aus wässriger Suspension ausgezeichnet auf Textilmaterial aus vollsynthetischen oder halbsynthetischen, hydrophoben, hochmolekularen organischen Stoffen auf. Besonders geeignet sind sie zum
Färben, Klotzen oder Bedrucken von Textilmaterial aus linearen, aromatischen
Polyestern, sowie aus Cellulose-2 1/2-acetat, Cellulosetriacetat und synthetischen Polyamiden.

Man färbt, klotzt oder bedruckt nach an sich bekannten z.B. dem in der französischen Patentschrift 1.445.371 beschriebenen Verfahren.

Die erhaltenen Färbungen besitzen gute Allgemeinechtheiten. Hervorzuheben sind die Farbstärke und das Ziehvermögen der neuen Farbstoffe auf Polyesterfasermaterial.

Häufig ist es möglich, die Farbstoffe durch eine Wärme-, Lösungsmittel- und/oder Mahlbehandlung oder durch Umkristallisation in eine andere, stabile Modifikation überzuführen. Geeignete Methoden und die dabei erzielbaren Vorteile sind dem Fachmann bekannt.

In den folgenden Beispielen bedeuten die Teile Gewichtsteile und die Prozente Gewichtsprozente, die Temperaturen sind in Celsiusgraden angegeben.

Beispiel 1

Zu einer Mischung aus 14,3 Teilen α -Naphthylamin und 14,85 Teilen 2-Hydroxy-3-chlorpropyl-prop-2'-inyläther gibt man portionenweise 5,6 Teile pulverisiertes Kaliumhydroxid, wobei die Temperatur von anfänglich 25° auf 50° ansteigt. Man rührt 10 Stunden bei 85°, kühlt auf Raumtemperatur ab, fügt ca. 100 Teile verdünnte Salzsäure zu und trennt,nach zehnminütigem, intensivem Rühren, die organische Phase, N-[3-(Prop-2'-inoxy)-2-hydroxypropy1]- α -naphthylamin in öliger Form, ab.

Beispiel 2

Zu 147 Teilen konzentrieter Schwefelsäure werden bei 60° unter Rühren langsam 8 Teile kristallisiertes Natriumnitrit gegeben. Man kühlt die Lösung auf
10-20°, fügt 10 Teile Eisessig und nach weiterem Kühlen auf 0-5° 26,2 Teile
2-Brom-4,6-dinitroanilin zu. Man versetzt mit weiteren 10 Teilen Eisessig,
eühet 3 Stunden bei 0-5° und zerstöft den Ueberschuss an Nitrosylschwefelsäure mit wenig Harnstoff.

Die so erhaltene Diazoniumsalzlösung wird dann langsam, unter Rühren, zu einer auf 0-5° gekühlten Lösung von 25,5 Teilen der gemäss Beispiel 1 erhaltenen Verbindung in 400 Teilen Methanol gegeben. Nach beendeter Kupplung wird der entstandene Farbstoff durch Zugabe von 36% iger Natronlauge ausgefällt, 1 Stunde gerührt, abfiltiert und mit Wasser säurefrei gewaschen.

Zur Verbesserung der färberischen Eigenschaften und der Dispersionsstabilität wird der Farbstoff erneut in 100 Teilen Wasser verteilt, 3 Stunden bei 90° gerührt, abfiltriert, mit Wasser nachgeswaschen und getrocknet. Der so erhaltene Farbstoff der Formel

$$O_{2}N - \bigcirc \qquad \qquad N = N - \bigcirc \qquad \qquad NHCH_{2}CH - CH_{2} - O - CH_{2} - C = CH_{2}$$

$$O_{1}N - \bigcirc \qquad \qquad OH$$

färbt Polyesterfasermaterial in blauen Tönen mit ausgezeichneten Echtheiten.

Beispiel 3

a) 14,3 Teile α-Naphthylamin und 11,4 Teile Allylglycidyläther werden 10 Stunden bei 80° gerührt. Man lässt auf Raumtemperatur abkühlen und versetzt mit 50 Teilen verdünnter Salzsäure, rührt etwa 10 Minuten und trennt die organische Phase, N-(3-Allyloxy-2-hydroxypropyl)-α-naphthylamin in öliger Form ab. b) Zu einem (unter 20° hergestellten) Gemisch aus 122 Teilen konzentrierter Schwefelsäure und 35 Teilen 40% iger Nitrosylschwefelsäure werden, ohne 20° zu überschreiten, 26,2 Teile 2-Brom-4,6-dinitroanilin gegeben und 3 Stunden gerührt. Diese Lösung wird sodann langsam unter Rühren und Kühlen auf -5° bis 0° zu 25,7 Teilen der gemäss a) hergestellten Verbindung, gelöst in 100 Teilen Methanol, getropft. Nach beendeter Kupplung wird der entstandene Farbstoff durch Zugabe von 30% iger Natronlauge ausgefällt, 1 Stunde gerührt, abfiltriert und mit Wasser säurefrei gewaschen. Zur Verbesserung der färberischen Eigenschaften und der Dispersionsstabilität wird der Farbstoff erneut in 100 Teilen Wasser verteilt, 2 Stunden bei 90° gerührt, abfiltriert, mit Wasser nachgewaschen und getrocknet. Der so erhaltene Farbstoff der Formel

$$O_{2}N \xrightarrow{NO_{2}} N = N \xrightarrow{NH - CH_{2} - CH - CH_{2} - O - CH_{2} - CH_{2} = CH_{2}} OH$$

färbt Polyesterfasermaterial in blauen Tönen mit ausgezeichneten Echtheiten.

ANWENDUNGSBEISPIEL

- 7 Teile des gemäss Beispiel 2 hergestellten Farbstoffs werden mit 4 Teilen dinaphthylmethandisulfonsaurem Natrium, 4 Teilen Natriumcetylsulfat und 5 Teilen wasserfreiem Natriumsulfat in einer Kugelmühle 48 Stunden zu einem feinen Pulver gemahlen.
- 2 Teile des so erhaltenen Färbepräparats werden mit wenig Wasser angeteigt und die erhaltene Suspension durch ein Sieb einem 3 Teile Natriumlaurylsulfat in 4000 Teilen Wasser enthaltenden Färbebad zugesetzt. Das Flottenverhältnis beträgt 1:40. Man gibt nun 100 Teile gereinigtes Polyesterfasermaterial bei 40-50° in das Bad, gibt 20 Teile eines chlorierten Benzols in Wasser emulgiert zu, erwärmt das Bad langsam auf 100° und färbt 1-2 Stunden bei 95-100°.

Die marineblau gefärbten Fasern werden gewaschen, geseift, erneut gewaschen und getrocknet. Die egale Färbung genügt hohen Echtheitsanforderungen.

Analog zu den Arbeitsvorschriften der Beispiele 1 bis 4 können auch die erfindungsgemässen Farbstoffe der folgenden Tabellen hergestellt werden.

Tabelle

Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel

 $^{R}_{13}$ $\stackrel{R_{12}}{\longleftrightarrow}$ $^{R}_{10}$ $^{R}_{13}$ $\stackrel{R_{3}}{\longleftrightarrow}$ $^{R_{3}}_{14}$ $^{R}_{11}$ $^{R}_{21}$ $^{CH_{2}-CH-CH_{2}-O}$ $^{-C}$ $^{-$

딮		•	- 12		E.	, W	Į	F. 1		,				
Nuance auf Polyester- Fasermaterial	rot	•op	orange	blau	do.	do.	•op	violett	braun	scharlach	braun	rot	orange	
R ₁₁	-CH ₃	-NHCOCH ₃	Н	-NHCOCH ₃	do.	ı	-CH ₃		CJ	Ħ	$-c_2^{\mathrm{H}_5}$	-NHCOCH ₃	Ħ	
R10	Ħ	H	H	-0C2H5	-0CH ₃	-0C2H5	-осн3	· op	н	Ħ	Ħ	н	-0CH ₃	
R ₁₃	-NO ₂	do.	-so ₂ cH ₃	-NO ₂	do.	do.	do.	do.	-NO ₂	-CH -N=N-	-conh ₂	-so ₂ cH ₃	$-\cos(c_2^{\rm H_5})_2$	·
R ₁₄	н	耳	Ħ	CJ	·Br	-CN	-socH3	Ħ	CI	н	n H	н	н	
R ₁₂	Н	CI	do.	-NO ₂	do.	-N0 ₂	do.	-CN	C1	н	Br	C1	C1	
R2	H	-coch ₃	-CH ₃) H	щ	н	-coc _H ₅	Ħ	н	-cooc ₂ H ₅	-сн ₂ -сн ₂ -осн ₃	-CH2-CH2-OC6H5	н	
R ₅	н	-CHCH30CH3) Ж	-сн ₂ -осн ₃	Н	$-c(cH_3)_2 oc_2^{H_5}$	-сн ₂ -осн ₃	р Ш	-сн ₂ -ос ₂ н ₅) ! #	벼	-сн ₂ -ососн ₃	-ch2-0c0c2H4c1	
R.3	H	н	Ħ	н	ш) 田	н	н	斑	-C,Hc	ı E	 H	
ж 3	Ħ	-CH	э #	Щ	Ħ) #	Ħ	Ħ	Ħ	-CH3-) H	н	
R ₁	-C, H _E	-C,H,CN	do.	Н	н	Ħ	-с'н	· r ш	°нсон,	- C H	-CH,-CH,-OCH,	-с'н'осоосн'	н Н	
Bsp.	4	εν	9	7	∞	6	10	11	12	1.3	14	1.5	16	

	Nuance auf Polyesterfaser material	blau	rot	blau	qo•	qo•	orange	rot	rot	orange	do.	rot	orange	violett	rot	do.	do.	qo•	rot	gelb	
150-4105	R ₁₁ Nuc	-CH ₃	do.	-NHCOCH4C1	-CH ₃	-NHCOCH3	=	-cH ₃	-NHCOC ₂ H _{c1}	H H	Ħ	-CH ₃	ш	-cH ₃	ш	ш	[Ħ	Ħ	Н	A.
	R ₁₀	щ	-CH ₃	$0c_2H_4^{-0CH_3^1}$	-0C ₂ H ₄	-0CH ₃		я	出	Ħ	Ħ	Ħ	н	-0CH ₃	do.	Ħ	Ħ	ш	Ħ	щ	
	R ₁₃	-NO ₂	do.	qo.	do.	do.	-connch ₃	- NO ₂	-SO ₂ NHCH ₃	$-\cos(c_{\rm H_3})_2^{\rm l}$	-connc _H	-C _H ₅	$-50_2^{\rm NH_2}$	-N0 ₂	do.	-NO ₂	do.	do.	-NO ₂	-сосн3	
	R ₁₄ '	-so ₂ -(0)-cH ₃	-CF ₃	٦	-CN	-so ₂ cH ₃	· #	-coocH ₃		ш	Ħ	щ	н	-SCN	-coc _H 2	-cocH ₃	-coch2c6H5	Н	Д	Ħ	
	R ₁₂	- CN	#	-NO ₂	Br	N CS	C1	Br	.Br	CI	ij	CI	r D	н	Ħ	-CH3	CI	Br	CI	Ħ	
	R2	-CH ₂ CH ₂ CH ₂ H ₅ C ₅ CH ₂ 0	1	н	6H ⁷ 202-	Ħ	щ	-сн2-сн2-с1	ı H	-CH2-CH2-Br	ı ı ¤	н	坩	3 н		-c ₂ H ₅	щ	н	н	ш	
; ·	R ₅	Ħ	-сн ₂ -ос ₂ н ₄ осн ₃	-cH ₂ -ocH ₃	, H	-сн,-ос,нд-	$-c(cH_3)_2$ cCH_3	-choch3	-CH ₂ -OC ₂ H ₅	ı m	н	-CH ₂ -OCH ₃	do.	-с(сн ₃) ₂ осн		щ	-сн ₂ -осн ₃	do.	Ħ	ш.	
	R.	Ħ	Ħ	н	н	Ħ	-CH3) #	 #	н	—— #	н	-CH3-	-CH.) H	Ħ	Н	н	=	н	
	R ₃	н	H	Ħ	H	Ħ	-CH3) H	н	щ	<u> </u>	<u> </u>	щ	-CH3	12 H 1	, #	н	н	Ħ	Ħ	
	R	-CH2-CH=CH2	оноо'н'о-	t t	"-с'н'оосо'н'о-	TH H	-c,H,oc,H,		-c,H,OC,H,	но'н'о-	CH, CHOHCH, OCH, C=CH	HO-'HD-'HD-	-CH ₂ -C _K H ₅		1 ₂ c≡cci	-C,H5	⁵ н ⁹ 0000 ⁷ н ⁶ 2-	-с, н, -осомнсн,	15-кт-(но)н5-кн5-	7 H	
	Bsp. No.	17	18	19	20	21	22	23	24	25	- 97	27	28	53	30 -	31	32	33	34	35	

ser-				٠	•					~	- 14	-	2	0	7	6	3 /	, ·			
Nuance auf Polyesterfas material	gelb	do.	blau	do.	do.	qo.	do.	do.	qo•	do.	do.	do.	do.	•op	do.	qo.	do.	do.	do.	do.	2H3 rot
R ₁₁ Polymat	C1	-cH ₃	-NHCOCH ₃	do.	-NHCOC, H5	do.	do.	-NHCOCH ₃	do.	-NHCOC ₂ H ₅	· op	do.	-NHCOCH3	do.	do.	-NHCOCH ₃	-CH ₃	-NHCOCH ₃	do.	- NHCHO	$-^{\text{NHC-C}}_{2}_{1}_{4}^{\frac{1}{0-C_{2}H_{3}}} \text{ rot}$
R10	Ħ	щ	-0C ₂ H ₅	do.	do.	do.	do.	-0CH ₃	do.	do.	do.	do.	-0C ₂ H ₅	do.	-0CH ₃	ш	-0CH ₃	-0C ₂ H ₅	do.	C1	Br
R ₁₃	-coc H ₅	-NO ₂	do.	do.	do.	qo•	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	-NO ₂	· op
R ₁ 4	щ	-coc ⁴ H ₉	C1	ار-	Br	C1	Ы	CJ	٦	. Br	C1	5	Br	Br	C1	-C3	do.	-NO ₂	-CN	CN	-CF ₃
R ₁₂	н	C1	NO ₂	do.	do.	do.	do.	do.	do.	do.	qo.	do.	do.	do.	do.	-CN	do.	do.	Br	-CN	ноэ-
R2	н	н н	щ	Н	щ	щ	щ	щ	н	н	н	#	н	-coch	do.	H	Ħ	щ	H	-сн2-сн2-осно	-сн2-сн2-о-сосн3
R ₅	Ħ	-сн, -осн	H	н	н	H	н	н	н	Ħ	н	н	н	Ħ	щ	Ħ	ш	н	Ħ	ш	Ħ
R3	-cH3) H	н	н	Ħ	н	н	Ħ	н	Ħ	н	н	щ	Ħ	н	坩	# 	н	ш	· ¤	Щ
В3	-CH3) H	ш	田	н	ב	н	щ	Ħ	Ħ	Ħ	ш	Ħ	Ħ	出	щ	# 	#·	Ħ	H	H
\mathbb{R}_1	-C,H,	do.	н	ш	н	н	Н	н	H	Ħ	н	н	щ	щ	н	щ	ш	H .	н	-C,H,-O-C,H	$-ch_2-ch=ch_2$
Bsp. No.	36	37	38	39	07	41	42	43	44	45	46	47	87	67	50	51	52	53	54	55	56

	Poly	1									15-	. 4	, VI	A A	•		
55	e auf P faser- ial	blau	do.	braun	rot		rot	rot	rot	5 do.	5) do.	(H) 3 do	2 ^H ₅ do.	ф ф	. op (9	$(\frac{1}{5})$ do.	
150-4105	R Nuance auf 11 esterfaser- material	-cn	-NHCOC _H	-NHO-C, H, O-CH	-OH) -NHC-OCH ₃	0:	-NHC-OC, H	-NHCO-C ₂ H ₄ -OCH ₃	$-0c_2^{\mathrm{H}_5}$	-NHCO-CH ₂ -C ₆ H ₅	$-NHCO-C_2H_4C_6H_5$ do.	-NH-CO-C ₂ H ₄ -OCH ₃	-NH-CO-C ₃ H ₆ OC ₂ H ₅ do.	-NH-CO-NH-CH ₂ CH ₃ O-CO	-NH-CO-NH-C ₃ H)	-NH-CO-CH ₂ -C ₆ H ₅	
,	R ₁₀	-CH ₃	-c ₂ H ₅	Zi I	-0C2H4-0		æ	н	н	Н	Ħ	ш	Ħ	CH ₃	Ħ	##	
	R ₁₃	3 -NO ₂		do.	-SO ₂ NH-C ₂ H ₅		-SO ₂ NH ₂	-NO ₂	do.	C ₆ H ₅ -C ₆ H ₄ -N=N-	$4-NO_2-C_6J_4-N=N-$	2,4-Di-NO ₂ -C ₆ H ₃ -	4-NO ₂ -2-CN-C ₆ H ₈ -	3-CH ₂ -C ₆ H ₄ -N=N-	2,3,5-Tri-C1- -C ₆ H ₂ -N=N-	3,5-Di-Br-C ₆ H ₃ N=N-	
	R ₁₄	-50 ₂ CH ₃	do.	ט	Ħ	•	Ħ	Ħ	н	Ħ	Ħ	耳.	ш	Ħ	Ħ	Ħ	
	R ₁₂	-SOCH3	-so ₂ c ₂ H ₅	כי	Вг		ה	$-\cos^{2}$	-соосн ₃	Н	CI	Br	Ħ	ш	Ħ	Ħ	
	^R 2	-cH ₂ -cH ₂ -0-COC ₂ H ₅	-CH ₂ -CH ₂ -OCOC ₃ H ₇	Ħ	щ		Ħ	н		-cocH ₃	н	-cH ₃	н	-C ₂ H ₅	щ	н	
	R ₅	Н	Ħ	Ħ	ш		$-c_{\rm H_2}$ oc ${\rm H_3}$	н	Ħ	Ħ	Ħ	-cH ₂ OCH ₃	н	н	Ħ	д	
	R.	-CH ₃		Ħ	Ħ		Ħ	描	¤ .	Ħ	-CH3	Ħ	Ħ	Ħ	H	H	
	R ₃	-CH3	Ħ	, i	н		耳	耳	н	$_{3}^{\mathrm{CH}}$	do.	н 4 -	н	Ħ	田	#	فلا والمواجعة والمواجعة والمواجعة
	R ₁	-ch2-ch=chc1	$-cH_2-cc1=cH_2$	$-c_{H_2}-c_{H_2}-c_{6}$	$-CH_2-CH_2-CH_2-$	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	Ħ	н	$-c_{4}^{H_8}-0-c_{2}^{H_5}$	-с _{3не} -осоосн ₃	$-c_{2}H_{4}-0cooc_{2}H_{5}$	$-c_{2}^{H_{4}}-0-connc_{2}^{H_{4}}$	-CH ₂ -CBr=CH ₂	-C ₃ H ₇	-c ₂ H ₅	-C4H9	
	Bsp.	57	58	59	09		61	62	63	479	65	99	29	68	69	70	

£.	- P	- D C	ρ.	Ω.	2	22	84	R	R. Nuance auf	ce auf
	£,4	h3 h3	7,	7.2	12 13	13	14	07	11 Poly	ester
	щ	坩	Ħ	н	Ħ	斑	3,5-Di-OCH ₃ -C _{H3} -	н	$-NH-CO-C_2H_4-C_6H_5$ rot	5 rot
-c ₂ H ₄ ococH ₃	H	坩		 Н	н	. #	2-Br-C ₆ H ₄ -N=N-	ш •	$-NH-CO-C_2H_4Br$	do.
	н	н	Ħ	н	坩	н	- CN	Ħ	-NHCOCH ₃	do.

Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel

	٠.,	$= c - R_5$	
	, R.)	
	R3 /	0 1	
		сн2-сн-сн2	OR,
ς γ		CH ₂	
$\int_{1}^{R_{1}}$	$\left\{ \begin{array}{c} I \\ O \end{array} \right\}$	人	к 11
σ,	N = N		
* \(\bar{\}\)	0	<u>ا</u> ۔	7,14
	ĸ.	•	

٠,	·			^	-17	} —	ţţ.	
	Nuance auf Polyester	rot	do.	blau	rot	qo.	violett	rot
	R ₁₁	-NHCOCH ₃	-CH ₃	-NHCOCH ₃				
	R ₁₃ R ₁₀	H	2 H	-00, H	Ħ	Ħ	-0CH3	H
	R ₁₃	-NO ₂ H -	$-so_2^{N(CH_3)}$	-NO 2	qo.	do.	do.	do.
	R_{14}^{\dagger}	Ü	CI	-NHCOCH ₃	-CH ₃	-0CH ₃	C1	-cH ₃
	R ₉	C1	71	-NO ₂	-CH ₃	-0CH ₃	CI	-0CH ₃
	R ₂	æ	Н	н	-coc ^H	-coch3	do.	do.
	R ₅	щ	-CH ₂ -OCH ₃	do.	Ħ	Ħ.	$-cH_2-ocH_3$	н
	R. 3	ж	н	H	. ш	-CH ₃	ш	Ħ
	R ₃	ш	ш	岜	Ħ	-CH ₃	Ħ	п
	\mathbb{R}_{1}	-C ₂ H ₅	н	$-c_2^{H_4}$	$-c_2^{H_4}$ occoc H_3	H.	-C4H9	-c ₃ ^H ₇
	Bsp. No.	7.4	75	76.	77	7.8	79	80

m
ø
ᆏ
Н
Φ
р,
ಗ
[-1

				- ,	18 -	•	<u>.</u>	7 .8	74
	Nuance auf Polyester	blau	do.	do.	do.	do.	· op	do.	
- Ж 5	R ₁₃	-NO ₂	· op	· op	. op	do.	do.	do.	
$\begin{bmatrix} R^1 \\ -C - C \equiv C - R_5 \end{bmatrix}$	R ₁₄	C1	NO-	-NO ₂	Br	-SO ₂ CH ₃	-CN	Br	
$egin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	R ₁₂	-NO ₂	Br	ט	-N0 ₂	Ş	do.	-NO ₂	
$= N \xrightarrow{R_1} CH_2$	^R 5 .	н	-CH ₂ -OCH ₃) 1 ##	$-cH_2-ocH_3$	· op	Ħ	$-c(c_{\rm H_3})_2^{\rm 0CH_3}$	
$R_{19} \xrightarrow{R_{12}} R_{14}$	R2	-сосн	, pd	ш	Ħ	щ	щ	-сосн ₃	
111e	R.	н	щ	-CH3		н	н	-cH ₃	
er Tabe mel	, x	н	H	-CH3	ת די	Ħ	Ħ	-cH ₃	
Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel	R ₁	Н	н	щ	-C,H,	, H, D I	do.	щ	
Die Fa entspr	Bsp.	81	82	83	84	85	98	87	-

Tabelle 4	R ₁₁₃ N R ₁	R_{16} S $N = N$ CH_2 CI
	Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel	

Nuance auf Polyester	rot	do.	blau	violett	qo•	rot	do.	blau	rot	do.	do.	do.	·op	do.
R ₁₁	-NHCOCH ₃	-cH ₃	-NHCOCH ₃	·op	-cH ₃	qo.	-NHCOCH ₃	do.	CI	-CH ₃	ш	н	CI	-NHCOCH ₃
R10	Ħ	н	-0C ₂ H ₅	Ħ.	-осн3	H	Н	-0c ₂ H ₅	Ħ	-0CH ₃	H	Ħ	ш	н
R ₁₆	- CN	ĭ			-N0 ₂	C1 .	$-so_2^{NH}_2$	-SCN	C1	$-\mathrm{SO_2C_2H_5}$	C1	Br	Z - CS	- CN
R ₁₅	н	Ħ	-N0 ₂	CI	=	н	Ħ	Ħ	IJ	щ	Br	Br	-CH ₃	-Ci
R.5	н	-cH ₂ OCH ₃		-cH ₂ -0CH ₃	Ħ	-сн ₂ -ососн ₃	-c(cH ₃) ₂ 0cH ₃	H	Ħ	-CH ₂ -OCH ₃	д I	-cH ₂ -0C ₂ H ₅	-c(cH ₃),0CH ₃	-cH ₂ -0c0cH ₃
R ₂	н	н	-cocH ₃	6 ₄ 7 ₀₀ -	6H ⁷ 2-	-C,H5	ı H	н	н	Ħ	Ħ	6H72002-	н	ш
R3	Ħ	н	Ħ	н	-CH3) H	-CH3	n H	щ	н	н	Ħ	-cH3	n щ
В3	H	н	Ħ	Ħ	-CH2	Щ	-CH,	r Ħ	Ħ	н	щ	H	-CH,	n ដ
R	-C,H,CN	-C,H,OCOCH,	C 4 H	Ħ	-с,н,	-С, Н ₅	C 7 -C,H,CN	7 7 Hi	Ħ	д Н°О-	C . H	С, Н,	O H	-с ₂ н ₄ он
Bsp.	88	68	06	91		93		95				66		

5	
ø	
٠,	
H	
ø	
Ç,	
ಭ	
E⊸	

Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel

ນ - ກ
R. 3 C - C = C - R.
кд. – о.–
л в в в в в в в в в в в в в в в в в в в
R ₁₀
N=N N=11
177 R ₁₈
μ

1	-3	10-		2 (1	C		•
Nuance auf Polyester	blau	do.	do.	blau	do.	, do	do.	40.
R11	-NHCOCH3	do.	-CH ₃	-NHCOCH3	-cH ₃	C1	-CH ₃	do.
o Y	щ	-ocHs	ni	•	-0CH3		pri.	-0ca ₃
81성	-N0 ₂	do.	CI	u B	-NO ₂	Ş	-SO ₂ C ₂ H ₅	NO
R ₁₇		-CH3	CI	3r -		35	Ħ	-CN
સ ડે	m	-сн2-осн3	n	-cH2-OCOCH3	-CH ₂ -OCH ₃	щ	Ħ	æ
R ₂	Ħ	-сосн3	do.	do.	Ħ.	н	Ħ	æ
₩. Э	25	ដ	pri	pi	-CH3	Ħ	出	nd .
E	pri:	ri i	n	ni	-CH3	p:	14	Ħ
E E	pd	þt	-C2H2	ដ	rt .	TI.	-C ₂ H ₅	-c ₂ H, ococh ₃
bsp. No.		103						

Tabelle 6

Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel

	$_{\text{CH}_2}^{\text{R}_1}$ $_{\text{CH}_2}^{\text{R}_3}$ $_{\text{C}}^{\text{R}_3}^{\text{R}_3}$ $_{\text{C}}^{\text{R}_3}$ $_{\text{C}}^{\text{R}_3}$ $_{\text{C}}^{\text{R}_3}$ $_{\text{C}}^{\text{R}_2}$
	сн – сн ₂ , ок ₂
	K ₁ / CH ₂ - 0
R10	
R19	ė " "
^R 20	R21 S
. •	

Nuance auf Polyester	COCH, blau	H	-NHCOCH, blau	1 rot				-CH ₃ do.		ť do.	
o R ₁₁								ĭ 	-NHC	J	
. Ro			-0C, H			m	···	;E	::: 	#	
R21	-		******	-NO ₂	CN-		11	# 	—	超	
R20) H		-CH3						7 Br	
R ₁₉	-C00CH	-CN	-CN	70	-NO ₂	변 -	CI	B	-coc, H5	-coc3 H7	
R ₂		##	н	nd	-сосн	-coc, H,	°H 7202-	н	ш	ж	
R _.	Ħ	Ħ	-сн ₂ -осн ₃	-cH2-0C2H5	-сн ₂ -осн ₃	Ħ	n:	-сн ₂ -осн ₃	;ni	-си2-ососи3	
R1	四	Ħ	III	=	-CH3	皿	p:	æ	==	<u></u>	
R3 R1	H	5 2	#	iri	-CH3	:::	#	pri	:::	-CH ₃	
R ₁	ដ	נמ	Ħ	-C2H5	do.	-C, H, OH	ಚ	-c2H4C1	ᆆ	-CH2	
Bsp.	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	***********

Tabelle 7

R_{10}	$\begin{array}{c c} - & N = N \\ \hline \\ - & N = N \\ \hline \\ - & N \\ - & N$
R 22 23	R ₂₄
Die Farbstoffe dieser Tabelle entsprechen der Formel	

Bsp. No.	R 1	ж ₃	ĕς.	R ₂	R_2	R 22	R ₂₃	R2.44	R10	F	Nuance auf Polyester
	-c ₂ H ₄ OCOCH ₃	: ::!	H	Ħ	Ħ	Br	æ	Вт	n	-NHCOCH3	blau
	-C ₂ H ₅	щ	p#	-cH2-0CH3	• op	CI	Ħ	CI	0CH ₃	-CH3	ġo.
	n	ni	;13	ш	do.	Ü	H	-CN	н	do.	
123	-С ₂ н ₂ он	n:	æ	p:	· op	rti	Вг	:17	iii	-NECC2HCI	do.
	Ħ	πi	-CH3	-CH ₂ -OC ₂ H ₅	do.	-so ₂ c ₂ E ₅	Ħ	ಚ	ш	-CH ₃	
125	об н об об об об об об об об об об об об об	-CH3	-CH3	-сн2-осн3	-coch3	-CR	Ħ	CS	-0CH ₃	-CH ₃	
126	ţţţ	ni	Ħ	щ	•op	Ħ.	## .	-NO ₂	-0CH ₃	-cH ₃	do.
								,			

Farbstoffe der Formel

	ж
- •	1 0 1 1
, K	.11 C)
¥° •	ပ
	. 64 1
	HO-CH
	$^{\mathrm{c}\mathrm{H}_{2}}$ - $^{\mathrm{c}\mathrm{H}}$ - $^{\mathrm{c}\mathrm{H}_{2}}$ - $^{\mathrm{c}\mathrm{H}_{2}}$ · $^{\mathrm{o}\mathrm{R}_{2}}$
	- CH
	OR ₂
ห์ เ	HO
Z	/
Š	
10	10
Z	
2 ×	.4
R112	~ ⁸ 17
(0)
Z.	1
0	•

Bsp.	R	R2	R ₆	R. 6	R ₇	. R ₁₂	R ₁₄	Nuance auf Polyester fasermaterial
127	#	Ħ	교	ж	Ħ	C1	-NO ₂	b.lau
128	-c ₂ H ₅	Ħ	Ħ	CI	ж	Br	do.	do.
129	'nщ	-c ₂ H ₅	Ħ	Вт	щ		do.	do.
130	щ	-COCH3	Ħ	CI	- CH3	Br	-CN	·op
131	-uC ₄ H ₉	-CHO	Br	Ħ	н	Br	do.	do.
132	. д	Ħ	н	Ħ	н	-so ₂ cH ₃	-NO ₂	· op
133	-CH3-	щ	Ħ	Ħ	н	NO.	CN	. op
134	я	-coc ₂ H ₅	Ħ	CI	Ħ	-so ₂ cH ₃	do.	. • op
135	-nc ₃ H ₇	-CH ₂ C ₆ H ₅ .	Ħ	ж	Ħ	· '	-NO ₂	·op
136	• ж	i H	н	Ħ	Ħ	Ħ	-CN	violett
137	щ	#	Ħ	Ħ	Ħ	-soch	-NO ₂	blau
138	-CH ₃	-coch2c1	Ħ	Ħ	Ħ	-so ₂ c ₂ H ₅	qo•	•op
139	щ	-CH2CH2OH	Ħ	н	Ħ	- SCN	do.	• op
140	-c ₂ H ₅	-cocH ₃	Ħ	13	#	ш	C1	rubin
-							•	

N N N N N N N N N N N N N N N N N N N

Tabelle

Beispie No.		Nuance au Polyester
152	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	b1 au
153	$0_{2}^{NO_{2}} \xrightarrow{OC_{2}^{H}_{5}} -NH - CH_{2} - CH - CH_{2} - O - CH_{2} - CH - CH_{2} - O - C$	do.
154	$O_2N - O - N = N - O - NH - CH_2 - CH - CH_2 - O - CH - CH_3 - O - CH_3 - CH$	rot
155	O_2N S $N=N-O$ $NH-CH_2-CH-CH_2-O-CH_2-C$ OH	blau
156	C ₆ H ₅ N=N-O - NH-CH ₂ -CH-CH ₂ -O-CH ₂ -C≡C-CH ₂ -OCH ₃	rot
157	$c_{6}H_{5}$ s $NH-CH_{2}-CH-CH_{2}-O-CH_{2}-C$ c	do.
158	C1 N=N-O-NH-CH ₂ -CH-CH ₂ -O-C=C-CH ₂ OC ₂ H ₅ OCOCH ₃	do.
159	$NC \longrightarrow N \longrightarrow N = N \longrightarrow O \longrightarrow -NH - CH_2 - CHOH - CH_2 - O \longrightarrow C \equiv CH$	do.

Beispiel No. Nuance auf Polyester

160
$$C_{N=N}^{C_1} - C_{N=N}^{C_2} - C_{N=N}^$$

161 Br
$$\sim$$
 N=N- \sim N=N- \sim N=C₂H₅ \sim CH₂-CH-CH₂-O-CH₂-C=CH gelb on

Patentanspruch

Case 150-4105

Verfahren zur Herstellung der Azoverbindungen der Formel I

- worin D den Rest einer in der Chemie der Dispersionsfarbstoffe üblichen Diazokomponente,
 - K den Rest einer Kupplungskomponente der 1,4-Phenylen- oder 1,4-Naphthylenreihe,
 - R
 1 Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl oder, wenn K ein Rest der 1,4Phenylenreihe ist, auch durch Halogen, Hydroxy, Alkoxy, Acyloxy,
 Phenyl, Phenoxy, Cyan, Alkenyloxy, Alkinyloxy oder Alkoxyalkinyloxy substituiertes Alkyl oder gegebenenfalls durch
 Halogen substituiertes Alkenyl,
 - R₂ Wasserstoff, Acyl oder gegebenenfalls ein Halogen, Alkoxy,
 Hydroxy, Phenyl, Phenoxy, Benzyloxy oder Acyloxy als Substituenten tragendes Alkyl,
 - R_3 und R_3^* unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl oder wenn R_5 Wasserstoff bedeutet, zusammen und mit dem an sie gebundenen Kohlenstoffatom auch Cyclohexylen,

 - R_{ς} Wasserstoff oder eine Gruppe der Forme1

R_8
 $_{-C}$ $_{-O}$ $_{-R_9}$,

 ${f R}_6$ und ${f R}_6'$ das eine Wasserstoff, das andere Wasserstoff oder Halogen,

R, Wasserstoff oder Alkyl,

R₈ und R'₈ unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl
R₉ Wasserstoff, Acyl oder gegebenenfalls Alkoxy, Alkoxyalkoxy

oder Acyloxy als Substituenten tragendes Alkyl bedeuten

und das Molekül nur solche Substituenten trägt, die bei Dispersionsfarbstoffen üblich sind, dadurch gekennzeichnet, dass man ein diazotiertes Amin der Formel IV

$$D - NH_2$$
 (IV)

mit einer Verbindung der Formel V

kuppelt.

und
