## DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK

# **PATENTSCHRIFT**



#### Wirtschaftspatent

Erteilt gemaeß § 29 Absatz 1 des Patentgesetzes

ISSN 0433-6461

207 308

Int.Cl.3

3(51) C 09 K 3/34

#### AMT FUER ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

(21)WP C 09 K/ 2326 360 (22)18.08.81 (45)22.02.84

(71) (72)

DEMUS, DIETRICH, DOZ. DR. HABIL. DIPL.-CHEM.; ZASCHKE, HORST, DOZ. DR. SC.; DERESCH, SYLVIA, DIPL.-CHEM.; VORBRODT, HANS-MATTHIAS, DIPL.-CHEM.; DD;

(73) (74)

siehe (72) BUERO F. NEUERERBEWEG. U. SCHUTZRECHTE DER MLU 4020 HALLE

#### (54)ANWENDUNG NEUER KRISTALLIN-FLUESSIGER NEMATISCHER SUBSTANZEN

(57) Die Erfindung betrifft die Anwendung kristallin-flüssiger nematischer Substanzen auf der Basis von neuen Derivaten des 1,3-Dioxans in optoelektronischen Bauelementen, die z.B. als Displays in elektronischen Uhren und Rechnern eingesetzt werden. Das Ziel der Erfindung sind nematische kristallin-flüssige Substanzen mit günstigen Eigenschaften hinsichtlich Schmelz- und Klärtemperatur, Stabilität gegenüber thermischer Belastung und elektrischen Feldern, niedriger Viskosität und geringer Schwellenspannung. Es wurde gefunden, daß kristallin-flüssige 2,5disubstituierte Cyclohexylderivate des 1,3-Dioxans der allgemeinen Formel

$$X - \begin{cases} 0 \\ 0 \end{cases} - Y$$

wobei 
$$X = R^1 - \langle O \rangle - \text{ und } Y = -\langle H \rangle - R^2$$

oder 
$$X = R^2 - \langle H \rangle - \text{ und } Y = -\langle O \rangle - R$$

oder 
$$X = R^2$$
 und  $Y = -(H) - R^2$ 

oder 
$$X = R^2 - \langle H \rangle$$
 und  $Y = -\langle H \rangle - R^2$ 

oder 
$$X = R^2 - \langle H \rangle$$
 und  $Y = R^2$ 

 $R^1 = C_n H_{2n+1}$ ;  $C_n H_{2n+1} O$ ;  $C_n H_{2n+1} COO$ ; CN;  $NO_2$ ; F; CI; Br,  $R^2 = C_n H_{2n+1}$  mit n=1 bis 9 bedeuten, geeignet sind für den Einsatz in optoelektronischen Bauelementen.

## Anwendung neuer kristallin-flüssiger nematischer Substanzen

## Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft die Anwendung kristallin-flüssiger nematischer Substanzen auf der Basis von neuen Derivaten des 1,3-

5 Dioxans in optoelektronischen Bauelementen zur Modulation des auffallenden oder durchgehenden Lichtes sowie zur Darstellung von Ziffern, Zeichen und Bildern. Optoelektronische Bauelemente dieser Art können z.B. als Displays in elektronischen Uhren, Rechnern und Geräten eingesetzt werden.

## 10 Charakteristik der bekannten technischen Lösungen

In der Literatur findet man bereits eine große Anzahl kristallin-flüssiger Verbindungen, die teilweise auch zur Verwendung in optoelektronischen displays vorgeschlagen wurden: - D.Demus, H.Demus und H.Zaschke: Flüssige Kristalle in Tabellen, VEB

- 15 Deutscher Verlag für Grundstoffindustrie, Leipzig 1974.- D.Demus in: "Nonemissive Electrooptic Displays", ed. by R.A.Kmetz u. F.K.von Willisen, Plenum Press New York-London 1976 p. 83-117. V.V.Titov: Proceedings 3<sup>rd</sup> Liquid Crystal Conference of Socialistic Countries, Budapest 1979. G.Weber, P.del Pino,
- 20 L.Pohl: Proceedings 10. Freiburger Arbeitstagung Flüssig kristalle 1980.

Es gibt bisher keine reine Verbindung, welche allen geforderten Eigenschaften für Anwendungen in displays entspricht. Deshalb werden immer Gemische aus mehreren kristallin-flüssigen Sub-

25 stanzen benutzt. Die Anforderungen an die Eigenschaften der Gemische (Schmelz- und Klärpunkt, Betriebstemperaturbereich,

Schwellenspannung, Zeitverhalten, Temperaturabhängigkeit der Eigenschaften) werden immer höher, und ferner werden für neue Anwendungsbereiche neuartige Gemische benötigt. Deshalb besteht eine ständige Suche nach neuen kristallin-flüssigen Verbindungen, die als Träger spezieller Eigenschaften in der Lage sind, die Gemische zu modifizieren und bestimmte Eigenschaften zu bewirken.

Es wurde bereits vorgeschlagen Derivate des 1,3 Dioxans der allgemeinen Formal

wobei 
$$X = R^1$$
 und  $Y = R^2$   
oder  $X = R^4$  und  $Y = R^3$  bedeuten,

in optoelektronischen Bauelementen einzusetzen (DD-WP 139 867).

15 Ein erheblicher Teil der Verbindungen mit zwei Sechsringen ist nur monotrop kristallin-flüssig, während die Verbindungen mit drei Sechsringen eine verhältnismäßig geringe Löslichkeit besitzen.

## Ziel der Erfindung

20 Das Ziel der Erfindung sind nematische kristallin-flüssige Substanzen mit günstigen Eigenschaften hinsichtlich Schmelz- und Klärtemperatur, Stabilität gegenüber thermischer Belastung und elektrischen Feldern, niedriger Viskosität und geringer Schwellenspannung.

## 25 Darlegung des Wesens der Erfindung

Es wurde gefunden, daß kristallin-flüssige 2,5-disubstituierte Cyclohexylderivate des 1,3 Dioxans der allgemeinen Formel:

$$X \leftarrow \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \end{pmatrix} - Y$$
wobei  $X = \mathbb{R}^1 \leftarrow \bigcirc \bigcirc -$  und  $Y = -\bigoplus -\mathbb{R}^2$ 
50 oder  $X = \mathbb{R}^2 \leftarrow \bigoplus -\mathbb{R}^1$ 

oder 
$$K = R^2$$
 und  $Y = -H^2$   
oder  $K = R^2 - H^2$  und  $Y = -H^2$   
oder  $K = R^2 - H^2$  und  $Y = R^2$   
 $R^1 = C_n H_{2n+1}; C_n H_{2n+1} 0; C_n H_{2n+1} COC; NO_2; F; C1; Br; CN$   
 $R^2 = C_n H_{2n+1}$   
mit  $n = 1$  bis 9 bedeuten,

geeignet sind für den Einsatz in optoelektronischen Bauelementen.

Die 2,5-disubstituierten Cyclohexylderivate des 1,3-Dioxans
10 besitzen breite kristallin-flüssige Existenzgebiete mit teilweise niedrigen Schmelztemperaturen und insbesondere hohen
Klärtemperaturen (Tab. 1-3). Sie sind stabil gegen Wärme, Bestrahlung mit sichtbarem und ultraviolettem Licht und elektrische Gleich- und Wechselfelder. Im Vergleich zu den analogen

- 15 Phenylderivaten des 1,3 Dioxans besitzen sie geringe Viskositäten, was niedrige Schaltzeiten in elektrooptischen Bauelementen bewirkt und damit besonders vorteilhaft ist. Die Substanzen werden besonders vorteilhaft verwendet in Gemischen untereinander sowie in Gemischen mit den in DD-WP 139 852
- 20 (1973) genannten 1,3-Dioxanen oder anderen kristallin-flüssigen und nicht kristallin-flüssigen Substanzen.

Die Substanzen sind nach bekannten Vorschriften - [H.Zaschke, H.M.Vorbrodt, D.Demus, W.Weißflog: DD-WP 139 852 (1978); H.M. Vorbrodt, S.Deresch, H.Kresse, A.Wiegeleben, D.Demus, H.Zasch-

25 ke: J.prakt.Chem. im Druck J- durch Reaktion von Alkanalen, substituierten Benzaldehyden, substituierten Cyclohexancaro-aldehyden mit 2-/4-subst.-phenyl/-propan-1,3-diolen oder 2-/4-subst.-cyclohexyl/-propan-1,3-diolen in organischen Lösungs-mitteln in Gegenwart eines sauren Katalysators nach dem all-30 gemeinen Schema-herstellbar:

$$\begin{array}{c} \text{HO-CH}_2 \\ \text{HO-CH}_2 \end{array} \xrightarrow{\text{CH-Y}} \begin{array}{c} \text{CH-Y} \\ \text{HO-CH}_2 \end{array}$$

Die zur Synthese benötigten substituierten Cyclohexancarbal-

dehyde wurden über folgende Reaktionsstufen hergestellt:

$$R^2$$
 -COOEt -Red -Red -CH<sub>2</sub>OH -CH<sub>2</sub>OH -CH<sub>2</sub>OH -CHO

Die Darstellung der 2-/4-subst.-cyclohexyl/-propan-1,3-diole... gelang nach folgendem Reaktionsschema:

5 
$$R^2$$
 — OH  $\xrightarrow{+PBr_3}$   $R^2$  — H—Br  $\xrightarrow{+NaHC(COOEt)_2}$   $R^2$  — H—CH(COOEt)<sub>2</sub>  $\xrightarrow{/Red J}$   $R^3$  — H—CH(CH<sub>2</sub>OH)<sub>2</sub>

Nach dieser Variante können mit Erfolg cis-Cyclohexanole bzw.

cis-trans-Gemische mit hohem cis-Anteil eingesetzt werden und
ergeben im Verlauf der Reaktion in guten Ausbeuten mit dem

10 trans-Isomeren angereicherte 2-/4-subst.-cyclohexyl/-propan-1,3diole.

## Ausführungsbeispiele

## Beispiel 1

Beispiele für die entsprechend der Erfindung zu verwendenden 15 Substanzen sind in den Tabellen 1 bis 3 aufgeführt. In den Tabellen bedeuten: K = kristallin-fest, S = smektische Phase, N = nematische Phase, I = isotrop-flüssig.

		1 - O o
Tabelle	1.	$\mathbb{R}^1$ - $\mathbb{Q}$ - $\mathbb{Q}$ - $\mathbb{R}^2$
•	٠,	-0-

	Verb.	R <sup>1</sup>	$\mathbb{R}^2$	K		S	N	I
20	1a	CN	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	•	118	<del>.</del>	. 206	•
	170	CN	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	•	34	-	. 220	•
	1 c	CN	Ć6 <sup>H</sup> 13	•	95	-	. 214	•
	1d	NO <sub>2</sub>	<sup>С</sup> б <sup>Н</sup> 13	•	93	. 123	• 193	•
	1e	<sup>С</sup> 6 <sup>Н</sup> 13	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	•	,	. 162	<b>-</b> ' ·	•
25	1f -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	. • :	96	. 166	. 184	•
	1g	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> 0	С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	•		. 172	. 173	•
	1 h	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> 0	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	•	45	, 203	_	•.

Tabelle 2 
$$C_nH_{2n+1} \leftarrow 0$$
  $-R$ 

Verb.	n	R	K	SB	I
2a .	б	<sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 13	. 34,7	. 109	
2Ъ	6	<sup>С</sup> 2 <sup>Н</sup> 5	. 🕻 25	. 89.	•

5 Tabelle 3

Verb.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	K	S	I
3a	С <sub>6</sub> Н <sub>13</sub>	С <sub>6</sub> <sup>Н</sup> 13	. 55	• 229	•
3b · .	<sup>C</sup> 6 <sup>H</sup> 13	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	. 🕻 25	. 194	•

## Beispiel 2

10 Die erfindungsgemäßen Substanzen werden vorteilhaft in elektrooptischen Zellen der folgenden Bauart angewendet:
Die Flüssigkristallschicht befindet sich zwischen 2 Glasplatten mit innen aufgebrachten transparenten Elektroden (vorzugs-

weise aus SnO bestehend), die mit Hilfe von Abstandshaltern

- 15 auf einen konstanten Abstand von 5-30 um gebracht werden. Durch Vorbehandlung (Schrägbedampfung oder Reiben in definierter Richtung) werden die Elektroden zuvor definiert anisotrop gemacht und die Vorzugsrichtung um 90° gegeneinander verdreht. Befindet sich die Anordnung zwischen gekreuzten Polarisatoren,
- 20 so läßt sie Licht hindurch. Nach Anlegen eines elektrischen Feldes oberhalb der Schwellenspannung Uo wird die Zelle licht-undurchlässig. In diese Zelle vom Typ der Drehzelle nach Schadt/Helfrich wird folgende Mischung mit positiver dielektrischer Anisotropie eingefüllt:

$$C_{6}H_{13}$$
  $C_{0}$   $C_{0}$ 

Eigenschaften des Gemisches bei 20 °C:

Schwellenspannung  $U_0 = 0.8 \text{ V}/500 \text{ Hz}$ 

Schichtdicke

d = 14,5 um

Schaltzeiten bei U = 1,6 V:

5

 $t_{E50\%} = 1490 \text{ ms}$ 

 $t_{A50\%} = 170 \text{ ms}$ 

Umwandlungstemperaturen des nematischen eutektischen Gemisches:

Schmelzen:

18-19 °C;

Klären:

73-76 °C

Das Gemisch ist stark unterkühlbar; beim Lagern auf dem Kühl10 tisch bei -20 °C kristallisiert das Gemisch erst nach ca 2
Stunden aus.

## Beispiel 3

Die erfindungsgemäßen Substanzen besitzen überraschend geringe Schmelzenthalpien:

15 Verbindung 1f:

 $H_S = 17,5 \text{ kJ/mol}$ 

2a:

 $H_S = 26 \text{ kJ/mol}$ 

Geringe Schmelzenthalpien verursachen besonders starke Depression der Schmelzpunkte von Gemischen, was für die praktische Anwendung bei niedrigen Temperaturen von großer Bedeu-20 tung ist.

## Erfindungsanspruch

eingesetzt werden.

5

1. Anwendung kristallin-flüssiger nematischer Substanzen auf der Basis von neuen Derivaten des 1,3-Dioxans in optoelektronischen Bauelementen zur Modulation des auffallenden oder durchgehenden Lichtes sowie zur Darstellung von Ziffern, Zeichen oder Bildern, gekennzeichnet dadurch daß 2,5-disubstituierte Cyclohexylderivate des 1,3-Dioxans der allgemeinen Formel