

(19) 日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2014-208852  
(P2014-208852A)

(43) 公開日 平成26年11月6日(2014.11.6)

(51) Int.Cl.

**C09K 19/42** (2006.01)  
**C09K 19/30** (2006.01)  
**C09K 19/12** (2006.01)  
**C09K 19/38** (2006.01)  
**C09K 19/54** (2006.01)

F 1

C09K 19/42  
C09K 19/30  
C09K 19/12  
C09K 19/38  
C09K 19/54

テーマコード(参考)

4 H 02 7

審査請求 未請求 請求項の数 13 O L (全 45 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号

特願2014-161323 (P2014-161323)

(22) 出願日

平成26年8月7日(2014.8.7)

(62) 分割の表示

特願2013-539030 (P2013-539030)

の分割

原出願日

平成25年3月21日(2013.3.21)

(71) 出願人

000002886

D I C 株式会社

東京都板橋区坂下3丁目35番58号

(74) 代理人

100124970

弁理士 河野 通洋

(74) 代理人

100159293

弁理士 根岸 真

(72) 発明者

岩下 芳典

埼玉県北足立郡伊奈町大字小室4472-1

D I C 株式会

社埼玉工場内

(72) 発明者

丹羽 雅裕

埼玉県北足立郡伊奈町大字小室4472-1

D I C 株式会

社埼玉工場内

最終頁に続く

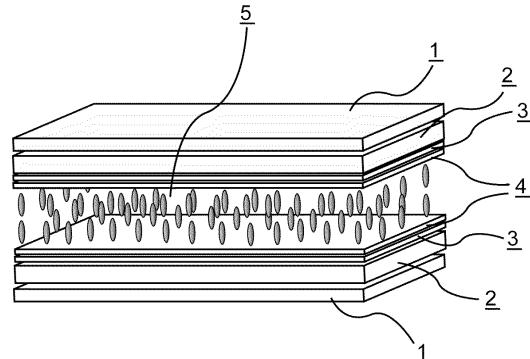
(54) 【発明の名称】 液晶組成物及びそれを使用した液晶表示素子

## (57) 【要約】

**【課題】** 本発明が解決しようとする課題は、誘電率異方性、バルク粘度、ネマチック相上限温度、回転粘度、電圧保持率等の液晶表示素子としての諸特性及び表示素子の焼き付き特性を悪化させること無く、製造時の滴下痕が発生し難く、ODF工程における安定した液晶材料の吐出量を実現し、低温での良好な溶解性を有する液晶表示素子に適する液晶組成物を提供し、併せてその液晶組成物を用いた液晶表示素子を提供することである。

**【解決手段】** 本発明は式(I)で表される化合物を含有し、一般式(II-1)で表される化合物を1種又は2種以上含有し、一般式(II-2)で表される化合物を1種又は2種以上含有する誘電率異方性が負の液晶組成物及び当該液晶組成物を用いた液晶表示素子に関するものである。

【選択図】 図1

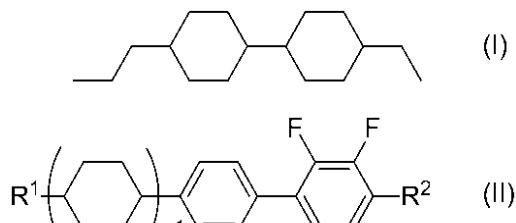


## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

式(I)で表される化合物を含有し、一般式(II)で表される化合物を2種以上含有するが、一般式(II)で表される化合物中 $n^1$ が0である化合物を1種又は2種以上含有し、一般式(II)で表される化合物中 $n^1$ が1である化合物を1種又は2種以上含有する誘電率異方性が負の液晶組成物。

## 【化 1】



10

20

30

40

(式中R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、n<sup>1</sup>は0又は1を表す。)

## 【請求項 2】

式(I)で表される化合物を3～35質量%含有する請求項1に記載の液晶組成物。

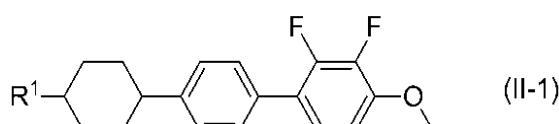
## 【請求項 3】

一般式(II)で表される化合物を20～40質量%含有する請求項1に記載の液晶組成物。

## 【請求項 4】

一般式(II-1)

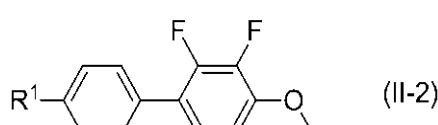
## 【化 2】



(式中R<sup>1</sup>は一般式(I)におけるR<sup>1</sup>と同じ意味を表す。)で表される化合物を1種以上含有し、

一般式(II-2)

## 【化 3】

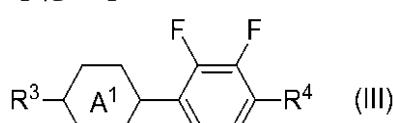


(式中R<sup>1</sup>は一般式(I)におけるR<sup>1</sup>と同じ意味を表す。)で表される化合物を1種以上含有する請求項1に記載の組成物。

## 【請求項 5】

一般式(III)

## 【化 4】



(式中R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8

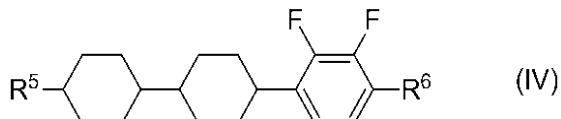
50

のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、A<sup>1</sup>は1,4-シクロヘキシレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表す。)で表される化合物を含有する請求項1に記載の液晶組成物。

#### 【請求項6】

一般式(IV)

#### 【化5】



(式中R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよい。)で表される化合物を含有する請求項1に記載の液晶組成物。

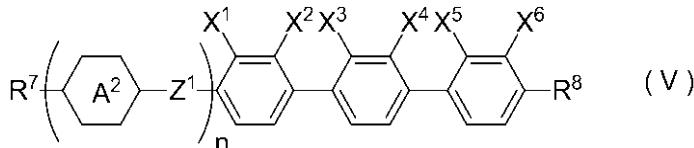
#### 【請求項7】

請求項1記載の式(I)で表される化合物を5～35質量%含有し、請求項4記載の一般式(II-1)で表される化合物を3～30質量%含有し、請求項4記載の一般式(II-2)で表される化合物を5～25質量%含有し、請求項5記載の一般式(III)で表される化合物を3～25質量%含有し、請求項6記載の一般式(IV)で表される化合物を2～30質量%含有する液晶組成物。

#### 【請求項8】

式(V)

#### 【化6】



(式中R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、

A<sup>2</sup>は1,4-シクロヘキシレン基、1,4-フェニレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すが、A<sup>2</sup>が1,4-フェニレン基を表す場合、該1,4-フェニレン基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよく、

Z<sup>1</sup>は単結合、-OCH<sub>2</sub>-、-OCF<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>O-、又は-CF<sub>2</sub>O-を表し、

nは0又は1を表し、

X<sup>1</sup>～X<sup>6</sup>はそれぞれ独立して水素原子、又はフッ素原子を表すが、X<sup>1</sup>～X<sup>6</sup>の少なくとも1つ

10

20

30

40

50

はフッ素原子を表す。)で表される化合物を含有する請求項1に記載の液晶組成物。

**【請求項9】**

請求項1記載の式(I)で表される化合物を5~35質量%含有し、請求項4記載の一般式(II-1)で表される化合物を3~30質量%含有し、請求項4記載の一般式(II-2)で表される化合物を5~25質量%含有し、請求項5記載の一般式(III)で表される化合物を3~25質量%含有し、請求項6記載の一般式(IV)で表される化合物を2~30質量%含有し、請求項8記載の一般式(V)で表される化合物を2~30質量%含有する液晶組成物。

**【請求項10】**

反応性モノマーを含有する請求項1に記載の液晶組成物。

**【請求項11】**

請求項1に記載の液晶組成物を用いた液晶表示素子。

**【請求項12】**

請求項10に記載の液晶組成物を用いた液晶表示素子。

**【請求項13】**

請求項11又は12に記載の液晶表示素子を用いた液晶ディスプレイ。

**【発明の詳細な説明】**

**【技術分野】**

**【0001】**

本願発明は液晶表示装置等の構成部材として有用な液晶組成物及び液晶表示素子に関する。

**【背景技術】**

**【0002】**

液晶表示素子は、時計、電卓をはじめとして、各種測定機器、自動車用パネル、ワードプロセッサー、電子手帳、プリンター、コンピューター、テレビ、時計、広告表示板等に用いられるようになっている。液晶表示方式としては、その代表的なものにTN(ツイステッド・ネマチック)型、STN(スーパー・ツイステッド・ネマチック)型、TFT(薄膜トランジスタ)を用いたVA(垂直配向)型やIPS(イン・プレーン・スイッチング)型等がある。これらの液晶表示素子に用いられる液晶組成物は水分、空気、熱、光などの外的要因に対して安定であること、また、室温を中心としてできるだけ広い温度範囲で液晶相を示し、低粘性であり、かつ駆動電圧が低いことが求められる。さらに液晶組成物は個々の表示素子に対してあわせ最適な誘電率異方性( )又は及び屈折率異方性( n)等を最適な値とするために、数種類から数十種類の化合物から構成されている。

**【0003】**

垂直配向型ディスプレイでは、が負の液晶組成物が用いられており、液晶TV等に広く用いられている。一方、全ての駆動方式において低電圧駆動、高速応答、広い動作温度範囲が求められている。すなわち、が正で絶対値が大きく、粘度( )が小さく、高いネマチック相-等方性液体相転移温度( $T_{n_i}$ )が要求されている。また、nとセルギャップ(d)との積である $n \times d$ の設定から、液晶組成物のnをセルギャップに合わせて適当な範囲に調節する必要がある。加えて液晶表示素子をテレビ等へ応用する場合においては高速応答性が重視されるため、<sub>1</sub>の小さい液晶組成物が要求される。

従来、<sub>1</sub>の小さい液晶組成物を構成するためには、ジアルキルビシクロヘキサン骨格を有する化合物を用いることが一般的であった(特許文献1参照)。しかしながら、ビシクロヘキサン系化合物は<sub>1</sub>の低減には効果が高いものの、一般に蒸気圧が高くアルキル鎖長の短い化合物は特にその傾向が顕著である。又、 $T_{n_i}$ も低い傾向があることからそのため、アルキルビシクロヘキサン系化合物は側鎖長の合計が炭素原子数7以上の化合物を用いることが多く、側鎖長の短い化合物については十分な検討がなされていないのが実情であった。

**【0004】**

一方、液晶表示素子の用途が拡大するに至り、その使用方法、製造方法にも大きな変化が見られこれらに対応するためには、従来知られているような基本的な物性値以外の特性

10

20

30

40

50

を最適化することが求められるようになった。すなわち、液晶組成物を使用する液晶表示素子はV A (垂直配向)型やI P S (イン・プレーン・スイッチング)型等が広く使用されるに至り、その大きさも50型以上の超大型サイズの表示素子が実用化されるに至り使用されるようになった。基板サイズの大型化に伴い、液晶組成物の基板への注入方法も従来の真空注入法から滴下注入 (O D F : One Drop Fill) 法が注入方法の主流となり（特許文献2参照）、液晶組成物を基板に滴下した際の滴下痕が表示品位の低下を招く問題が表面化するに至った。さらに、液晶表示素子中の液晶材料のプレチルト角の生成を高速応答性を目的に、P S 液晶表示素子 (p o l y m e r s t a b i l i z e d、ポリマー安定化)、P S A 液晶表示素子 (p o l y m e r s u s t a i n e d a l i g n m e n t、ポリマー維持配向) が開発され（特許文献3参照）、この問題はより大きな問題となっている。すなわち、これらの表示素子は液晶組成物中にモノマーを添加し、組成物中のモノマーを硬化させることに特徴を有する。アクティブマトリクス用液晶組成物は、高い電圧保持率を維持する必要性から、使用可能な化合物が特定され、化合物中にエステル結合を有する化合物は使用が制限されている。P S A 液晶表示素子に使用するモノマーはアクリレート系が主であり、化合物中にエステル結合を有するものが一般的であり、このような化合物はアクティブマトリクス用液晶化合物としては通常使用されないものである（特許文献3参照）。このような異物は、滴下痕の発生を誘発し、表示不良による液晶表示素子の歩留まりの悪化が問題となっている。また、液晶組成物中に酸化防止剤、光吸収剤等の添加物を添加する際にも歩留まりの悪化が問題となる。

10

20

30

50

## 【0005】

ここで、滴下痕とは、黒表示した場合に液晶組成物を滴下した痕が白く浮かび上がる現象と定義する。

## 【0006】

滴下痕の抑制には、液晶組成物中に混合した重合性化合物の重合により、液晶相中にポリマー層を形成することにより配向制御膜との関係で発生する滴下痕を抑制する方法が開示されている（特許文献4）。しかしながら、この方法においては液晶中に添加した重合性化合物に起因する表示の焼き付きの問題があり、滴下痕の抑制についてもその効果は不十分であり、液晶表示素子としての基本的な特性を維持しつつ、焼き付きや滴下痕の発生し難い液晶表示素子の開発が求められていた。

## 【先行技術文献】

## 【特許文献】

## 【0007】

【特許文献1】特表2008-505235号公報

【特許文献2】特開平6-235925号公報

【特許文献3】特開2002-357830号公報

【特許文献4】特開2006-58755号公報

## 【発明の概要】

## 【発明が解決しようとする課題】

## 【0008】

本発明が解決しようとする課題は、誘電率異方性、粘度、ネマチック相上限温度、低温でのネマチック相安定性、<sub>1</sub>等の液晶表示素子としての諸特性及び表示素子の焼き付き特性を悪化させること無く、製造時の滴下痕が発生し難く、ODF工程における安定した液晶材料の吐出量を実現する液晶表示素子に適する液晶組成物及びそれを用いた液晶表示素子を提供することにある。

## 【課題を解決するための手段】

## 【0009】

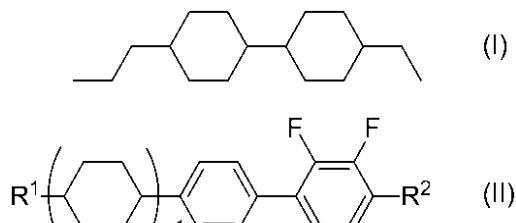
本発明者らは上記課題を解決するために、滴下法による液晶表示素子の作製に最適な種々の液晶組成物の構成を検討し、特定の液晶化合物を特定の混合割合で使用することにより液晶表示素子における滴下痕の発生を抑制することができることを見出し本願発明の完成に至った。

## 【0010】

本願発明は、式(I)で表される化合物を含有し、一般式(II)で表される化合物を2種以上含有するが、一般式(II)で表される化合物中n<sup>1</sup>が0である化合物を1種又は2種以上含有し、一般式(II)で表される化合物中n<sup>1</sup>が1である化合物を1種又は2種以上含有する誘電率異方性が負の液晶組成物及び当該液晶組成物を用いた液晶表示素子を提供する。

## 【0011】

## 【化1】



10

20

30

40

50

## 【0012】

(式中R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、n<sup>1</sup>は0又は1を表す。)

## 【発明の効果】

## 【0013】

本発明の液晶表示素子は高速応答性優れ、焼き付きの発生が少ない特徴を有し、その製造に起因する滴下痕の発生が少ない特徴を有することから、液晶TV、モニター等の表示素子に有用である。

## 【図面の簡単な説明】

## 【0014】

## 【図1】本発明の液晶表示素子の構造の一例

## 【図2】逆スタガード型薄膜トランジスターの構成例

## 【符号の説明】

## 【0015】

- 1 偏光板
- 2 基板
- 3 透明電極もしくはアクティブ素子を伴う透明電極
- 4 配向膜
- 5 液晶
- 1 1 ゲート電極
- 1 2 陽極酸化皮膜
- 1 3 ゲート絶縁層
- 1 4 透明電極
- 1 5 ドレイン電極
- 1 6 オーミック接触層
- 1 7 半導体層
- 1 8 保護膜
- 1 9 a ソース電極1
- 1 9 b ソース電極2
- 1 0 0 基板
- 1 0 1 保護層

## 【発明を実施するための形態】

## 【0016】

前述の通り、滴下痕の発生のプロセスは現時点では明らかで無い、しかし、液晶化合物中の不純物と配向膜の相互作用、クロマト現象等が関係している可能性が高い。液晶化合物中の不純物は化合物の製造プロセスに大きな影響を受けるものであるが、化合物の製造方法は、たとえ側鎖の炭素原子数が異なるのみであっても同一とは限らない。すなわち、液晶化合物は精密な製造プロセスによって製造されることから、そのコストは化成品の中では高く、製造効率の向上が強く求められている。そのため、少しでも安い原料を使用するためには、たとえ側鎖の炭素原子数が一つ異なっただけでも全く別種の原料から製造を行った方が効率がよい場合もある。従って、液晶原体の製造プロセスは、各原体ごとに異なっていることがあり、たとえプロセスが同一であっても、原料が異なることは大部分であり、その結果、各原体毎に異なった不純物が混入していることが多い。しかし、滴下痕はきわめて微量の不純物によっても発生する可能性があり、原体の精製のみにより滴下痕の発生を抑制することには限界がある。

10

## 【0017】

その一方で、汎用されている液晶原体の製造方法は製造プロセス確立後は、各原体毎に一定に定まる傾向がある。分析技術の発展した現在においても、どのような不純物が混入しているかを完全に明らかにすることは容易ではないが、各原体毎に定まった不純物が混入している前提で組成物の設計を行うことが必要となる。本願発明者らは、液晶原体の不純物と滴下痕の関係について検討を行った結果、組成物中に含まれていても滴下痕が発生し難い不純物と、発生し易い不純物があることを経験的に明らかにした。従って、滴下痕の発生を抑えるためには、特定の化合物を特定の混合割合で使用すること重要であり、特に滴下痕の発生がし難い組成物の存在を明らかにしたものである。以下に記載する好ましい実施の態様は、前記の観点から見いだされたものである。

20

## 【0018】

本発明における液晶組成物において、第一成分として式(I)で表される化合物を含有するが、式(I)で表される化合物の液晶組成物中の含有率として、下限値としては3質量%が好ましく、5質量%がより好ましく、7質量%が更に好ましく、10質量%が特に好ましく、15質量%が最も好ましく、上限値としては35質量%が好ましく、30質量%が好ましく、25質量%がより好ましく、20質量%が更に好ましく、より具体的には、応答速度を重視する場合には15～35質量%含有することが好ましく、15～30質量%含有することがより好ましく、より駆動電圧を重視する場合には10質量%～15質量%含有することが好ましい。

30

## 【0019】

第二成分として一般式(II)で表される化合物中、 $n^1$ が0および1で表される化合物それれ1種以上を含有するが、一般式(II)で表される化合物の液晶組成物中の含有率として、下限値としては27質量%が好ましく、25質量%がより好ましく、30質量%が更に好ましく、上限値としては40質量%が好ましく、35質量%がより好ましく、32質量%が更に好ましい。

40

## 【0020】

一般式(II)において、 $R^1$ は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましいが、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数2～8のアルケニル基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基を表すことがより好ましく、炭素原子数2～5のアルキル基を表すことが更に好ましく、炭素原子数2又は3のアルキル基を表すことが特に好ましく、直鎖であることが好ましい。

## 【0021】

一般式(II)において、 $R^2$ は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましいが、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数1～8のアルコキ

50

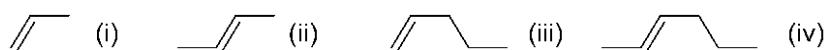
シ基を表すことが好ましく、炭素原子数1～5のアルキル基又は炭素原子数1～4のアルコキシ基を表すことがより好ましく、炭素原子数1～4のアルコキシ基を表すことが更に好ましく、直鎖であることが好ましく、炭素原子数2又は3のアルコキシ基を表すことが特に好ましく、炭素原子数2のアルコキシ基を表すことが最も好ましい。

## 【0022】

表示素子の応答速度の改善を重視する場合はアルケニル基が好ましく、電圧保持率等の信頼性を重視する場合にはアルキル基が好ましい。アルケニル基としては次に記載する式(i)～式(iv)

## 【0023】

## 【化2】



10

## 【0024】

(式中、環構造へは右端で結合するものとする。)

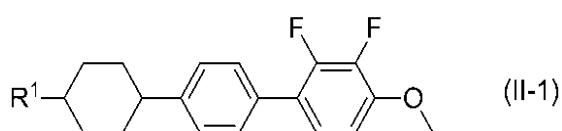
で表される構造が好ましいが、本願発明の液晶組成物が反応性モノマーを含有する場合は、式(ii)及び式(iv)で表される構造が好ましく、式(iii)で表される構造がより好ましい。

## 【0025】

一般式(II)で表される化合物中、 $n^1$ が1で表される化合物は一般式(II-1)

## 【0026】

## 【化3】



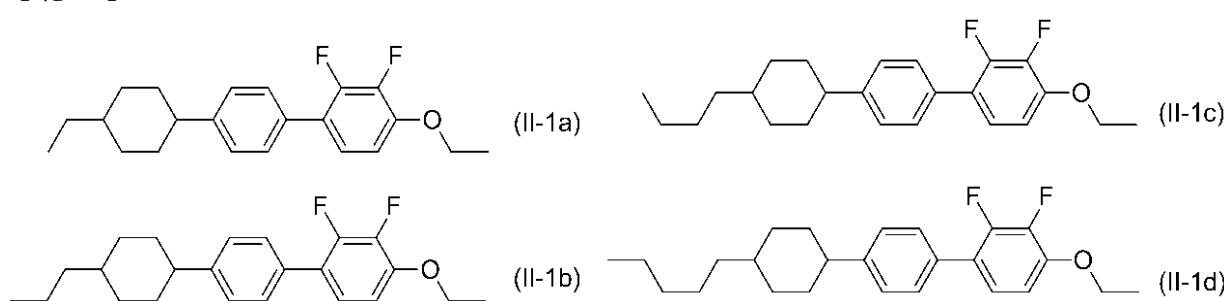
20

## 【0027】

(式中R<sup>1</sup>は一般式(I)におけるR<sup>1</sup>と同じ意味を表す。)で表される化合物が好ましく、具体的には次に記載する式(II-1a)から(II-1d)

## 【0028】

## 【化4】



30

## 【0029】

で表される化合物が好ましいが、式(II-1a)又は式(II-1b)で表される化合物が好ましい。

## 【0030】

一般式(II)で表される化合物中、 $n^1$ が1で表される化合物を2種以上使用する場合には、式(II-1a)及び式(II-1b)で表される化合物を組み合わせて使用することが好ましく、式(II-1a)及び式(II-1b)で表される化合物の含有量が、一般式(II)で表される化合物中、 $n^1$ が1で表される化合物の含有量中の50質量%以上であることが好ましく、70質量%以上であることがより好ましく、80質量%以上であることが更に好ましく、90質量%以上であることが特に好ましい。

## 【0031】

一般式(II-1)で表される化合物の含有率として、下限値としては3質量%が好ましく、5質量%がより好ましく、10質量%が更に好ましく、15質量%が更に好ましい。上限値としては30質量%が好ましく、25質量%がより好ましく、20質量%が更に好まし

40

50

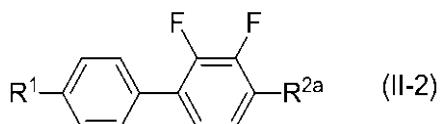
61.

〔 0 0 3 2 〕

一般式(II)で表される化合物中、 $n_1$ が0で表される化合物は一般式(II-2)

【 0 0 3 3 】

【化 5】

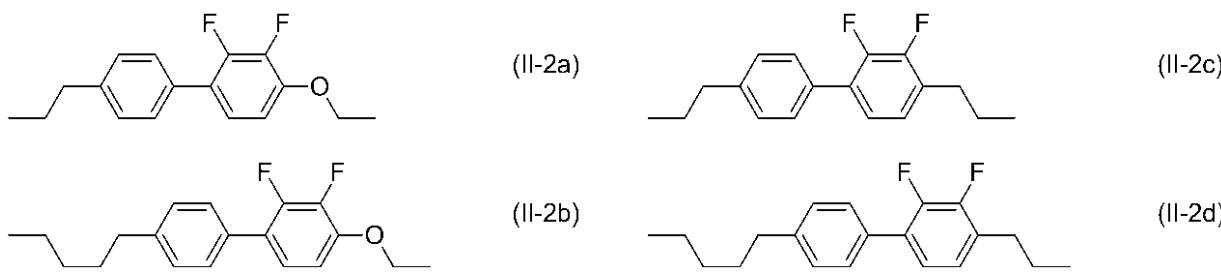


【 0 0 3 4 】

(式中R<sup>1</sup>は一般式(Ⅰ)におけるR<sup>1</sup>と同じ意味を表し、R<sup>2a</sup>は炭素原子数3のアルキル基又は炭素原子数2のアルコキシ基を表す。)で表される化合物が好ましく、具体的には次に記載する式(II-2a)から(II-2d)

【 0 0 3 5 】

【化 6】



[ 0 0 3 6 ]

で表される化合物が好ましいが、式(11-2a)又は式(11-2b)で表される化合物が好ましい。

【 0 0 3 7 】

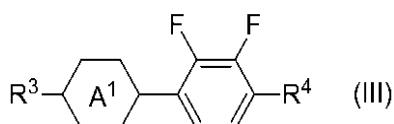
一般式(II-2)で表される化合物の含有率として、下限値としては3質量%が好ましく、5質量%がより好ましく、6質量%が更に好ましく、8質量%が特に好ましい。上限値としては25質量%が好ましく、20質量%がより好ましく、15質量%が更に好ましい。

〔 0 0 3 8 〕

本願発明の液晶組成物は、第三成分として、一般式(III)で表される化合物を含有することが好ましい。

[ 0 0 3 9 ]

【化 7】



【 0 0 4 0 】

(式中R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されていてもよく、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、A<sup>1</sup>は1,4-シクロヘキシレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表す。)

一般式(III)で表される化合物を含有する場合には、3～30質量%含有することが好ましく、3～25質量%含有することがより好ましく、5～20質量%含有することが更に好ましく、8～15質量%含有することが特に好ましい。

【 0 0 4 1 】

一般式(III)において、R<sup>3</sup>は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すが、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基を表すことがより好ましく、炭素原子数3～5のアルキル基を表すことがより好ましく、炭素原子数3又は5のアルキル基を表すことが更に好ましく、直鎖であることが好ましい。

## 【0042】

一般式(III)において、R<sup>4</sup>は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数1～8のアルコキシ基を表すことが好ましく、炭素原子数3～5のアルキル基又は炭素原子数2～4のアルコキシ基を表すことがより好ましく、炭素原子数3又は5のアルキル基又は炭素原子数2又は4のアルコキシ基を表すことがより好ましく、炭素原子数2又は4のアルコキシ基を表すことが更に好ましく、直鎖であることが好ましい。

10

## 【0043】

表示素子の応答速度の改善を重視する場合はアルケニル基が好ましく、電圧保持率等の信頼性を重視する場合にはアルキル基が好ましい。アルケニル基としては次に記載する式(i)～式(iv)

20

## 【0044】

## 【化8】



## 【0045】

(式中、環構造へは右端で結合するものとする。)

で表される構造が好ましいが、本願発明の液晶組成物が反応性モノマーを含有する場合は、式(ii)及び式(iv)で表される構造が好ましく、式(iii)で表される構造がより好ましい。

## 【0046】

一般式(III)で表される化合物は1種のみを使用してもよいが、2種以上を使用することが好ましく、3種以上を使用することが好ましい。一般式(III)で表される化合物を2種以上使用する場合にはR<sup>3</sup>が炭素原子数が3～5のアルキル基を表し、R<sup>4</sup>が炭素原子数が2～4のアルコキシ基を表す一般式(III)の化合物を組み合わせて使用することが好ましく、他の一般式(III)で表される化合物と組み合わせて使用する場合、R<sup>3</sup>が炭素原子数が3～5のアルキル基を表し、R<sup>4</sup>が炭素原子数が2～4のアルコキシ基を表す一般式(III)の化合物の含有量が、一般式(III)で表される化合物中の50質量%以上であることが好ましく、70質量%以上であることがより好ましく、80質量%以上であることが更に好ましく、90質量%以上であることが特に好ましい。

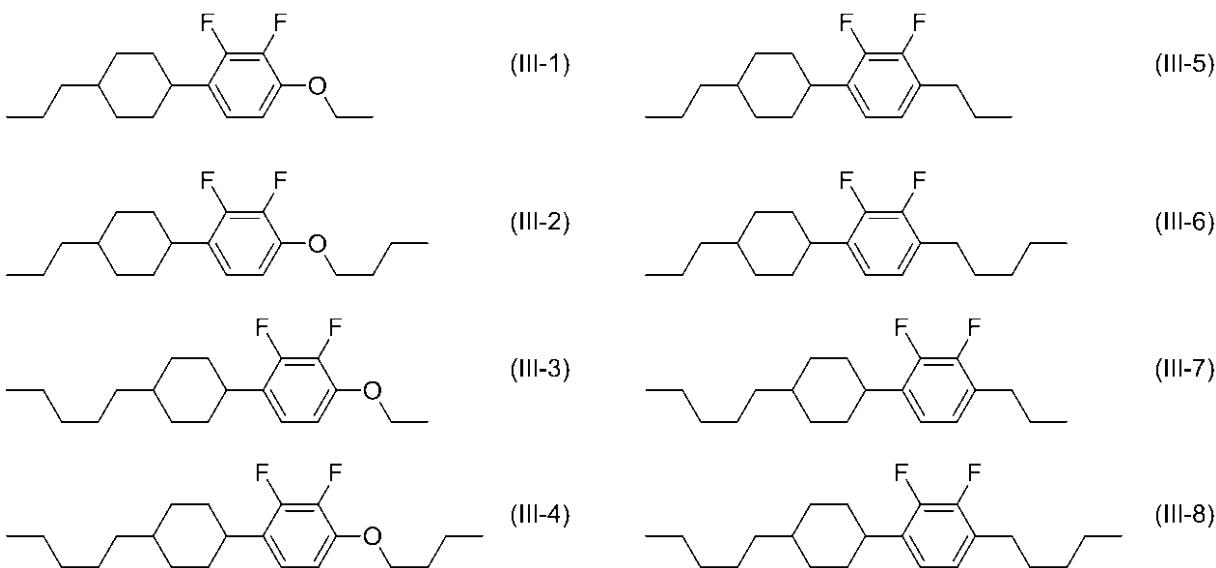
30

## 【0047】

一般式(III)で表される化合物は具体的には次に記載する式(III-1)～式(III-8)

## 【0048】

【化 9】



〔 0 0 4 9 〕

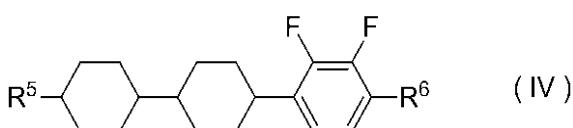
で表される化合物が好ましいが、式(III-1)～式(III-4)で表される化合物がより好ましく、式(III-1)及び式(III-3)で表される化合物が更に好ましい。

[ 0 0 5 0 ]

本願発明の液晶組成物は、第四成分として、一般式(IV)で表される化合物を含有することが好ましい。

[ 0 0 5 1 ]

【化 1 0】



【 0 0 5 2 】

(式中、R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されているか、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよい。)

一般式(IV)で表される化合物を含有する場合には、2～30質量%含有することが好ましく、2～20質量%含有することがより好ましく、7～15質量%含有することが更に好ましい。

[ 0 0 5 3 ]

一般式(IV)において、R<sup>5</sup>は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数2～8のアルケニル基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基を表すことがより好ましく、炭素原子数2～5のアルキル基を表すことが更に好ましく、炭素原子数3～5のアルキル基を表すことが特に好ましく、直鎖であることが好ましい。一般式(III)において、R<sup>6</sup>は炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましいが、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数1～8のアルコキシ基を表すことが好ましく、炭素原子数1～5のアルキル基又は炭素原子数1～4のアルコキシ基を表すことがより好ましい。

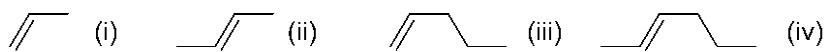
ましく、炭素原子数 1 ~ 4 のアルコキシ基を表すことが更に好ましく、炭素原子数 2 又は 3 のアルコキシ基を表すことが特に好ましく直鎖であることが好ましい。

【0054】

表示素子の応答速度の改善を重視する場合はアルケニル基が好ましく、電圧保持率等の信頼性を重視する場合にはアルキル基が好ましい。アルケニル基としては次に記載する式(i) ~ 式(iv)

【0055】

【化11】



10

【0056】

(式中、環構造へは右端で結合するものとする。)

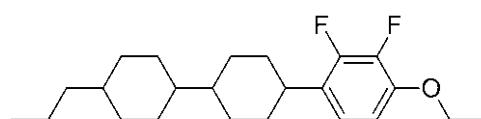
で表される構造が好ましいが、本願発明の液晶組成物が反応性モノマーを含有する場合は、式(ii)及び式(iv)で表される構造が好ましく、式(ii)で表される構造がより好ましい。

【0057】

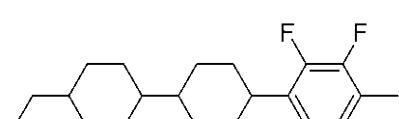
一般式(IV)で表される化合物は具体的には次に記載する式(IV-1) ~ (IV-6)

【0058】

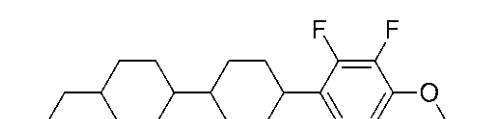
【化12】



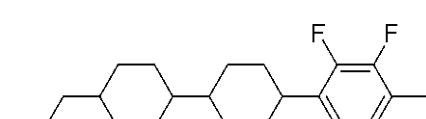
(IV-1)



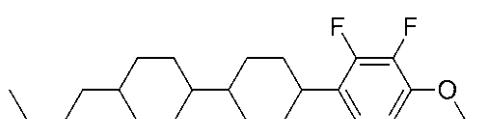
(IV-5)



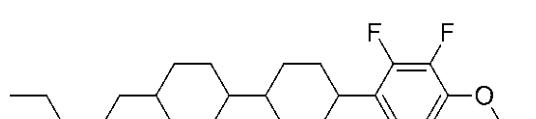
(IV-2)



(IV-6)



(IV-3)



(IV-4)

20

30

【0059】

で表される化合物が好ましいが、式(IV-1) ~ 式(IV-4)で表される化合物がより好ましく、式(IV-1) ~ 式(IV-3)で表される化合物が更に好ましく、式(IV-1)及び式(IV-3)で表される化合物が特に好ましい。

【0060】

一般式(IV)で表される化合物を 4 種以上使用する場合には、式(IV-1)から式(IV-4)で表される化合物を組み合わせて使用することが好ましく、式(IV-1)から式(IV-4)で表される化合物の含有量が、一般式(IV)で表される化合物中の 50 質量 % 以上であることが好ましく、70 質量 % 以上であることがより好ましく、80 質量 % 以上であることが更に好ましく、90 質量 % 以上であることが特に好ましい。

【0061】

一般式(IV)で表される化合物を 3 種使用する場合には、式(IV-1)から式(IV-3)で表される化合物を組み合わせて使用することが好ましく、式(IV-1)から式(IV-3)で表される化合物の含有量が、一般式(IV)で表される化合物中の 50 質量 % 以上であることが好ましく、70 質量 % 以上であることがより好ましく、80 質量 % 以上であることが更に好ましく、90 質量 % 以上であることが特に好ましい。

40

50

## 【0062】

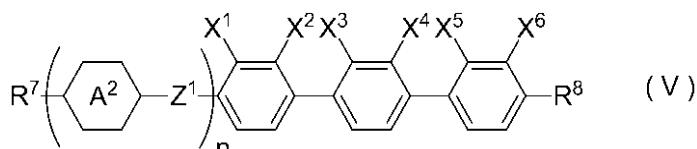
一般式(IV)で表される化合物を2種使用する場合には、式(IV-1)及び式(IV-3)で表される化合物を組み合わせて使用することが好ましく、式(IV-1)及び式(IV-3)で表される化合物の含有量が、一般式(IV)で表される化合物中の50質量%以上であることが好ましく、70質量%以上であることがより好ましく、80質量%以上であることが更に好ましく、90質量%以上であることが特に好ましい。

## 【0063】

本願発明の液晶組成物は、第五成分として一般式(V)で表される化合物を含有することが好ましい。

## 【0064】

## 【化13】



## 【0065】

(式中R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表し、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中の1つ以上の水素原子はフッ素原子で置換されていてもよく、該アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基及び/又はアルケニルオキシ基中のメチレン基は酸素原子が連続して結合しない限り酸素原子で置換されているか、カルボニル基が連続して結合しない限りカルボニル基で置換されていてもよく、

Aは1,4-シクロヘキシレン基、1,4-フェニレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すが、Aが1,4-フェニレン基を表す場合、該1,4-フェニレン基中の1つ以上の水素原子はフッ素に置換されていてもよく、

Z<sup>1</sup>は単結合、-OCH<sub>2</sub>-、-OCF<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>O-、又はCF<sub>2</sub>O-を表し、nは0又は1であり、

X<sup>1</sup>～X<sup>6</sup>はそれぞれ独立して水素原子、又はフッ素原子を表すが、X<sup>1</sup>～X<sup>6</sup>の少なくとも2つはフッ素原子を表す。)

一般式(V)で表される化合物を含有する場合には、2～25質量%含有することが好ましく、3～20質量%含有することがより好ましく、4～15質量%含有することが更に好ましい。

## 【0066】

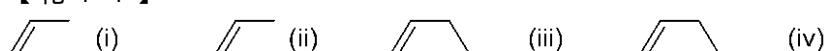
一般式(V)において、R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>はそれぞれ独立して炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すことが好ましいが、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数2～8のアルケニル基を表すことが好ましく、炭素原子数1～8のアルキル基を表すことがより好ましく、炭素原子数2～5のアルキル基を表すことが更に好ましく、炭素原子数3～5のアルキル基を表すことが特に好ましく、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>の炭素原子数はそれぞれ異なることが最も好ましく、直鎖であることが好ましい。

## 【0067】

表示素子の応答速度の改善を重視する場合はアルケニル基が好ましく、電圧保持率等の信頼性を重視する場合にはアルキル基が好ましい。アルケニル基としては次に記載する式(i)～式(iv)

## 【0068】

## 【化14】



10

20

30

40

50

## 【0069】

(式中、環構造へは右端で結合するものとする。)

で表される構造が好ましいが、本願発明の液晶組成物が反応性モノマーを含有する場合は、式(ii)及び式(iv)で表される構造が好ましく、式(iii)で表される構造がより好ましい。

## 【0070】

一般式(V)において $X^1 \sim X^6$ はそれぞれ独立して水素原子又はフッ素原子を表すことが好ましいが、1つ～5つがフッ素原子を表すことが好ましく、1つ～4つがフッ素原子を表すことがより好ましく、1つ～3つがフッ素原子を表すことがより好ましく、1つ～2つがフッ素原子を表すことが更に好ましく、2つがフッ素原子を表すことが最も好ましい。

## 【0071】

この場合において、フッ素原子が1つの場合は、 $X^3 \sim X^6$ のいずれか1つがフッ素原子を表すことが好ましく、 $X^3$ 又は $X^4$ がフッ素原子を表すことがより好ましい。フッ素原子が2つの場合は、 $X^3 \sim X^6$ のいずれか2つがフッ素原子を表すことが好ましく、 $X^3$ 及び $X^4$ がフッ素原子を表すか又は $X^5$ 及び $X^6$ がフッ素原子を表すことがより好ましく、 $X^3$ 及び $X^4$ がフッ素原子を表すことが更に好ましい。フッ素原子が3つ以上の場合は、少なくとも $X^3$ 及び $X^4$ がフッ素原子を表すか又は少なくとも $X^5$ 及び $X^6$ がフッ素原子を表すことが好ましく、少なくとも $X^3$ 及び $X^4$ がフッ素原子を表すことがより好ましい。

## 【0072】

一般式(V)において、 $A^2$ は1,4-シクロヘキシレン基、1,4-フェニレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すことが好ましいが、当該液晶組成物を用いて作製される表示素子及び液晶ディスプレイにおいて応答速度を重視する場合には、1,4-フェニレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すことが好ましく、1,4-フェニレン基を表すことがより好ましい。駆動電圧を重視する場合には1,4-フェニレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すことが好ましく、テトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すことがより好ましい。動作温度範囲を重視する場合、すなわち高い動作温度範囲を必要とする場合、1,4-シクロヘキシレン基又はテトラヒドロピラン-2,5-ジイル基を表すことが好ましく、1,4-シクロヘキシレン基を表すことがより好ましい。1,4-フェニレン基を表す場合には、ベンゼン環中の1つ以上の水素原子はフッ素原子に置換されても良いが、無置換、1置換又は2置換が好ましく、2置換の場合には2,3-ジフルオルベンゼンを表すことが好ましい。

## 【0073】

一般式(V)において、 $Z^1$ は単結合、 $-OCH_2-$ 、 $-OCF_2-$ 、 $-CH_2O-$ 、又は $-CF_2O-$ を表すが、単結合、 $-OCF_2-$ 又は $-CF_2O-$ を表すことが好ましく、単結合を表すことがより好ましい。

## 【0074】

一般式(V)において、nは0又は1を表すが、応答速度を重視する場合0を表すことが好ましく、動作温度範囲を重視する場合、すなわち高い動作温度範囲を必要とする場合、1を表すことが好ましい。

## 【0075】

一般式(V)で表される化合物は具体的には次に記載する一般式(V-1)～(V-15)

## 【0076】

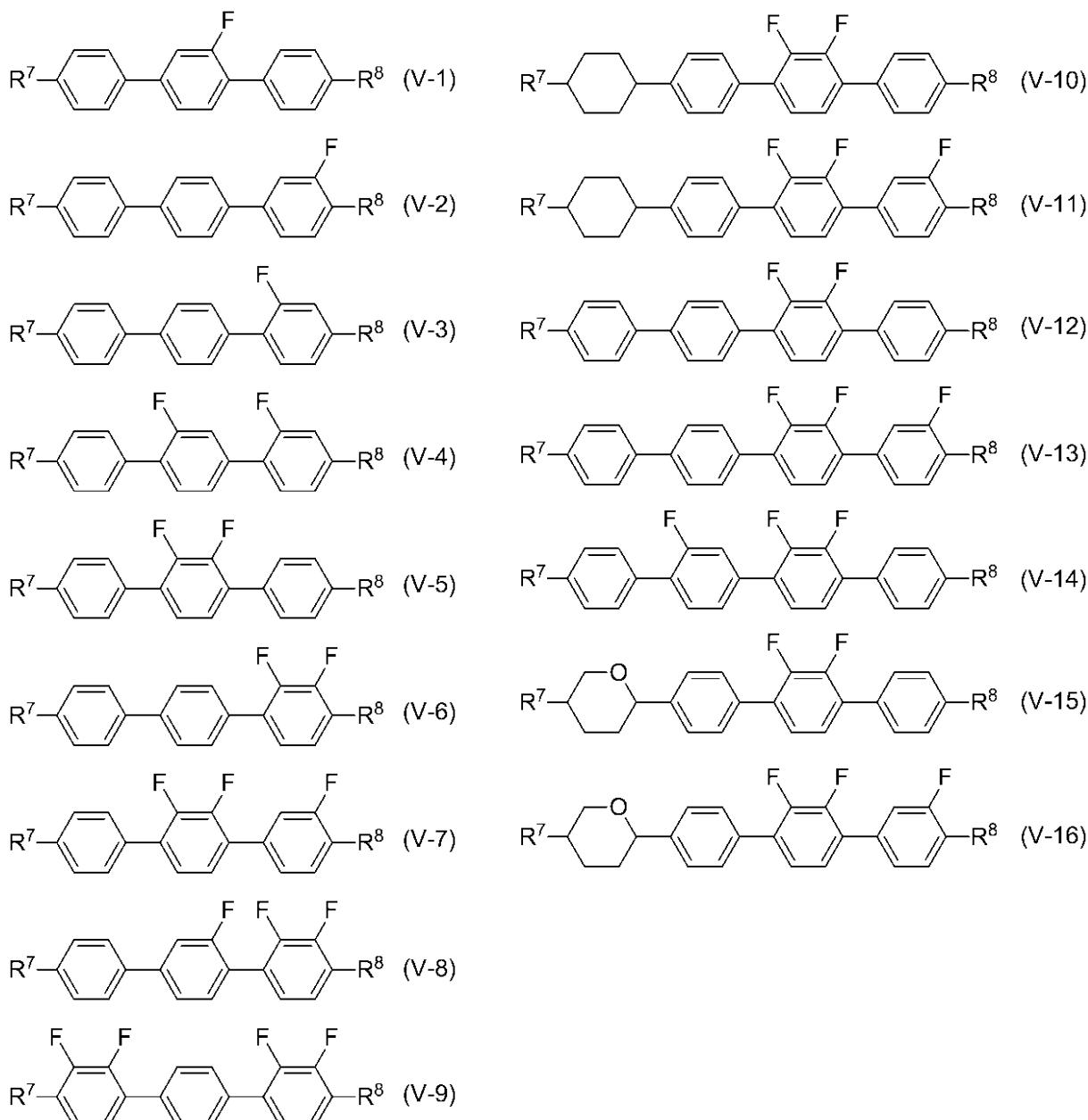
10

20

30

40

## 【化15】



## 【0077】

(式中、R<sup>7</sup>は一般式(V)におけるR<sup>7</sup>と同じ意味を表し、R<sup>8</sup>は一般式(V)におけるR<sup>8</sup>と同じ意味を表す。)

で表される化合物が好ましいが、式(V-1)、式(V-3)～式(V-9)及び式(V-12)～式(V-15)がより好ましく、式(V-1)、式(V-3)、式(V-5)、式(V-6)、式(V-9)、式(V-12)及び式(V-15)が更に好ましく、式(V-1)、式(V-5)、式(V-6)が特に好ましく、式(V-5)が最も好ましい。

## 【0078】

一般式(V)で表される化合物を使用する場合には、式(V-5)で表される化合物を使用することが好ましいが、式(V-5)で表される化合物の含有量が、一般式(V)で表される化合物中の50質量%以上であることが好ましく、70質量%以上であることがより好ましく、80質量%以上であることが更に好ましく、90質量%以上であることが特に好ましい。

## 【0079】

一般式(V)におけるR<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>はそれぞれ独立して、炭素原子数1～8のアルキル基、炭素原子数2～8のアルケニル基、炭素原子数1～8のアルコキシ基又は炭素原子数2～8のアルケニルオキシ基を表すが、炭素原子数1～8のアルキル基又は炭素原子数2～8のアルケニル基を表すことが好ましく、炭素原子数2～5のアルキル基又は炭素原子数2～

10

20

30

40

50

5のアルケニル基を表すことがより好ましく、炭素原子数2～5のアルキル基を表すことが更に好ましく、直鎖であることが好ましく、R<sup>7</sup>及びR<sup>8</sup>が共にアルキル基である場合には、それぞれの炭素原子数は異なっている方が好ましい。

#### 【0080】

更に詳述すると、R<sup>7</sup>がプロピル基を表しR<sup>8</sup>がエチル基を表す化合物又はR<sup>7</sup>がブチル基を表しR<sup>8</sup>がエチル基を表す化合物が好ましい。

#### 【0081】

本発明の液晶組成物はネマチック相-等方性液体相転移温度(T<sub>N1</sub>)を幅広い範囲で使用することができるものであるが、60～120であることが好ましく、70～100がより好ましく、70～90が特に好ましい。

10

#### 【0082】

本発明における液晶組成物は、式(I)及び一般式(II)の化合物を必須とするものであるが、より好ましい態様として、一般式(III)～一般式(V)で表される化合物を含有することができる。この場合に含有量は次に記載する含有量が好ましい。

#### 【0083】

式(I)、一般式(II)及び一般式(III)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が35質量%～80質量%が好ましく、40～70質量%がより好ましく、45～70質量%が更に好ましく、50質量%～65質量%が特に好ましい。

20

#### 【0084】

式(I)、一般式(II)及び一般式(IV)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が40～80質量%が好ましく、45～75質量%がより好ましく、50質量%～70質量%が更に好ましく、55～65質量%が特に好ましい。

式(I)、一般式(II)及び一般式(VI)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が55～95質量%が好ましく、60～90質量%がより好ましく、65質量%～85質量%が更に好ましく、70～80質量%が特に好ましい。

30

#### 【0085】

式(I)、一般式(II)、一般式(III)及び一般式(IV)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が50～95質量%が好ましく、55～90質量%がより好ましく、60～80質量%が更に好ましく、65～75質量%が特に好ましい。

#### 【0086】

式(I)、一般式(II)、一般式(IV)及び一般式(VI)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が70～99質量%が好ましく、75～97質量%がより好ましく、80～96質量%が更に好ましく、85～95質量%が特に好ましい。

30

#### 【0087】

式(I)、一般式(II)、一般式(III)、一般式(IV)及び一般式(VI)で表される化合物を含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が85～100質量%が好ましく、90～100質量%がより好ましく、95～100質量%が更に好ましい。

#### 【0088】

式(I)及び一般式(II)～一般式(VI)で表される化合物の全てを含有する場合には、これらの化合物の合計含有量が90～100質量%が好ましく、95～100質量%がより好ましく、97～100質量%が更に好ましく、98～100質量%が特に好ましい。

40

#### 【0089】

本発明における液晶組成物を構成する各化合物中、1分子内にフッ素原子数を2個以上有する化合物、具体的には一般式(II)、一般式(III)、一般式(VI)及び2つ以上のフッ素原子を有する一般式(V)で表される化合物の占める割合は液晶組成物中の40～70質量%が好ましく、45～65質量%がより好ましく、50～60質量%が更に好ましいが、更に詳述すると、応答速度を重視する場合には50質量%～60質量%が好ましく、駆動電圧を重視する場合には40～50質量%が好ましい。

#### 【0090】

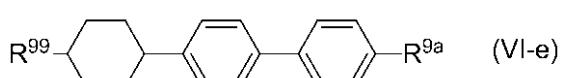
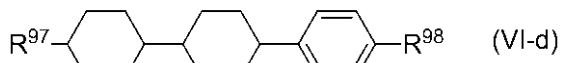
本願発明の液晶組成物は、また更に、一般式(VI-a)から一般式(VI-e)で表される化

50

合物群から選ばれる化合物を含有することができる。

【0091】

【化16】



10

20

30

【0092】

(式中、 $\text{R}^{91}$ から $\text{R}^{9a}$ はそれぞれ独立して炭素原子数1から10のアルキル基、炭素原子数1から10のアルコキシ基又は炭素原子数2から10のアルケニル基を表すが、一般式(VI-a)において、 $\text{R}^{91}$ が炭素原子数3のアルキル基を表し、 $\text{R}^{92}$ が炭素原子数2のアルキル基を表す化合物は除かれる。)

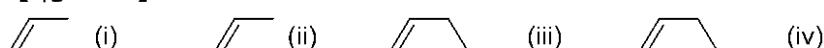
一般式(VI-a)から一般式(VI-e)で表される化合物群から選ばれる化合物を含有する場合、1種～10種含有することが好ましく、1種～8種含有することが特に好ましく、1種～5種含有することが特に好ましく、2種以上の化合物を含有することも好ましい、この場合の含有量は5～40質量%であることが好ましく、5～35質量%であることが更に好ましく、7～30質量%であることが特に好ましい。

【0093】

$\text{R}^{91}$ から $\text{R}^{9a}$ はそれぞれ独立しては炭素原子数1から10のアルキル基、炭素原子数2から10のアルケニル基又は炭素原子数2から10のアルコキシ基を表すことが好ましく、炭素原子数1から5のアルキル基、炭素原子数2から5のアルケニル基又は炭素原子数2から5のアルコキシ基を表すことがより好ましく、アルケニル基を表す場合は次に記載する式(i)～式(iv)

【0094】

【化17】



【0095】

(式中、環構造へは右端で結合するものとする。)

で表される構造が好ましいが、本願発明の液晶組成物が反応性モノマーを含有する場合は、式(ii)及び式(iv)で表される構造が好ましく、式(ii)で表される構造がより好ましい。

【0096】

又、 $\text{R}^{91}$ 及び $\text{R}^{92}$ は同一でも異なっていても良いが、異なった置換基を表すことが好ましい。

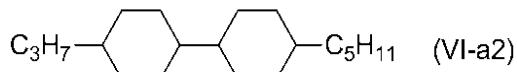
【0097】

これらの点から、式(VI-a)から式(VI-e)で表される化合物は、より具体的には次に記載する化合物が好ましい。

【0098】

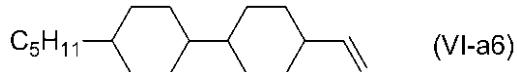
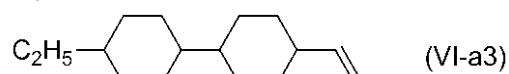
40

【化18】



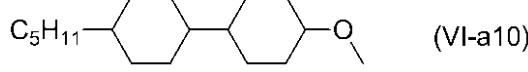
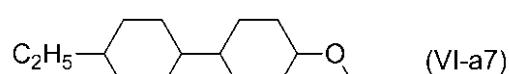
【0 0 9 9】

【化19】



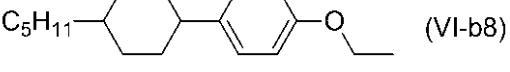
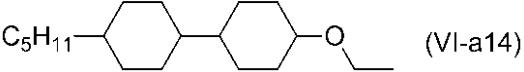
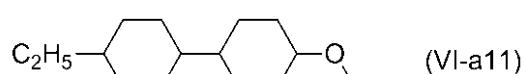
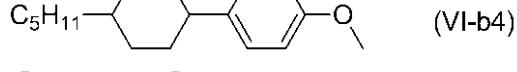
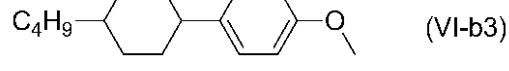
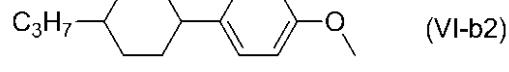
【0 1 0 0】

【化20】



【0 1 0 1】

【化21】



【0 1 0 2】

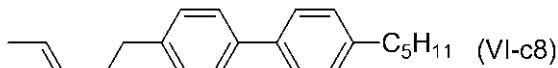
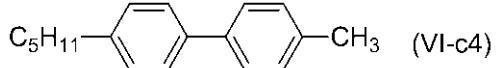
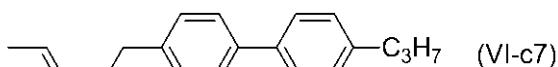
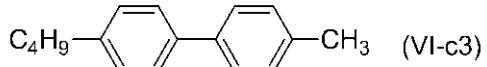
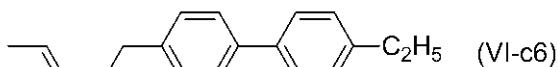
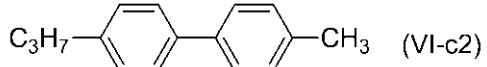
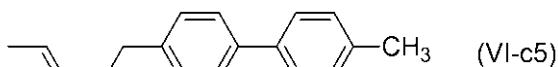
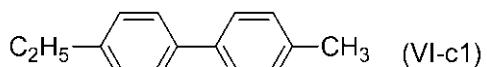
10

20

30

40

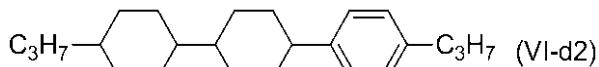
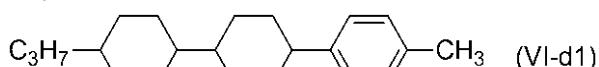
## 【化22】



10

## 【0103】

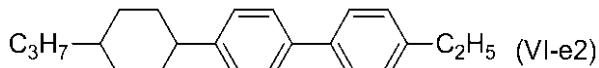
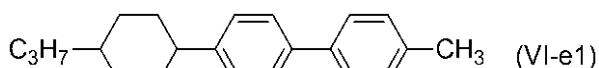
## 【化23】



20

## 【0104】

## 【化24】



30

## 【0105】

これらの中でも、式(VI-a1)、式(VI-a2)、式(VI-a3)、式(VI-a-4)、式(VI-a5)、式(VI-a-6)、式(VI-b2)、式(VI-b6)、式(VI-c2)、式(II-c4)、式(VI-c5)、式(VI-d1)～式(VI-d4)及び式(VI-e2)で表される化合物が好ましい。

## 【0106】

40

一般式(VI)で表される化合物は式(I)で表される化合物と誘電率異方性がほぼ0である点で共通するものであるが、式(I)で表される化合物と、一般式(VI)で表される化合物の割合は、液晶組成物における式(I)で表される化合物と一般式(VI)で表される化合物の合計含有量の内、式(I)で表される化合物の含有量が30～75質量%であることが好ましく、35～70質量%がより好ましく、30～65質量%が特に好ましい。又、式(I)と一般式(VI)の合計含有量は、組成物全体の含有量の内、10～70質量%含有することが好ましく、15～65質量%含有することがより好ましく、20～60質量%含有することがより好ましく、25～55質量%含有することがさらに好ましく、30～50質量%含有することが特に好ましい。

## 【0107】

本願における1,4-シクロヘキシリル基はトランス-1,4-シクロヘキシリル基であることが好ましい。

## 【0108】

本発明における液晶組成物は、式(I)及び一般式(II)で表される化合物を必須の成分とするものであるが、更に一般式(III)～一般式(V)及び一般式(VI-a)～一般式(VI-e)で表される化合物を含有することができる。液晶組成物中に含有する式(I)、一般式(II)～一般式(V)及び一般式(VI-a)～一般式(VI-d)で表される化合物の合計含有量は、下限値として60質量%が好ましく、65質量%が好ましく、70質量%が好ましく、75質量%が好ましく、80質量%が好ましく、85質量%が好ましく、90質量%が好ましく、92質量%が好ましく、95質量%が好ましく、98質量%が好ましく、99質量%が好まし

50

く、上限値としては 100 質量 % が好ましく、99.5 質量 % が好ましい。

#### 【0109】

分子内の環構造がすべて 6 員環である化合物の含有量を多くすることが好ましく、分子内の環構造がすべて 6 員環である化合物の含有量を前記組成物の総質量に対して 80 質量 % 以上とすることが好ましく、90 質量 % 以上とすることがより好ましく、95 質量 % 以上とすることが更に好ましく、実質的に分子内の環構造がすべて 6 員環である化合物のみで液晶組成物を構成することが最も好ましい。液晶組成物の酸化による劣化を抑えるためには、環構造としてシクロヘキセニレン基を有する化合物の含有量を少なくすることが好ましく、シクロヘキセニレン基を有する化合物の含有量を前記組成物の総質量に対して 10 質量 % 以下とすることが好ましく、5 質量 % 以下とすることがより好ましく、実質的に含有しないことが更に好ましい。粘度の改善及び  $T_{ni}$  の改善を重視する場合には、水素原子がハロゲンに置換されてもよい 2 - メチルベンゼン - 1,4 - ディル基を分子内に持つ化合物の含有量を少なくすることが好ましく、前記 2 - メチルベンゼン - 1,4 - ディル基を分子内に持つ化合物の含有量を前記組成物の総質量に対して 10 質量 % 以下とすることが好ましく、5 質量 % 以下とすることがより好ましく、実質的に含有しないことが更に好ましい。液晶組成物の信頼性及び長期安定性を重視する場合にはカルボニル基を有する化合物の含有量を前記組成物の総質量に対して 5 質量 % 以下とすることが好ましく、3 質量 % 以下とすることがより好ましく、1 質量 % 以下とすることが更に好ましく、実質的に含有しないことが最も好ましい。本発明における液晶組成物の誘電率異方性の値は、25において、-2.0から-6.0であることが好ましく、-2.5から-5.0であることがより好ましく、-2.5から-4.0であることが特に好ましいが、更に詳述すると、応答速度を重視する場合には -2.5 ~ -3.4 であることが好ましく、駆動電圧を重視する場合には -3.4 ~ -4.0 であることが好ましい。

#### 【0110】

本発明における液晶組成物の屈折率異方性  $n$  の値は、25において、0.08から0.13であることが好ましいが、0.09から0.12であることがより好ましい。更に詳述すると、薄いセルギャップに対応する場合は 0.10 から 0.12 であることが好ましく、厚いセルギャップに対応する場合は 0.08 から 0.10 であることが好ましい。

#### 【0111】

本発明における液晶組成物の回転粘度 ( $\gamma_1$ ) は 150 以下が好ましく、130 以下がより好ましく、120 以下が特に好ましい。

#### 【0112】

本発明における液晶組成物では、回転粘度と屈折率異方性の関数である  $Z$  が特定の値を示すことが好ましい。

#### 【0113】

#### 【数1】

$$Z = \frac{\gamma_1}{\Delta n^2}$$

#### 【0114】

(式中、 $\gamma_1$  は回転粘度を表し、 $\Delta n$  は屈折率異方性を表す。)

$Z$  は、13000 以下が好ましく、12000 以下がより好ましく、11000 以下が特に好ましい。

#### 【0115】

本発明の液晶組成物は、アクティブマトリクス表示素子に使用する場合においては、 $10^{12}$  ( $\text{m}^{-1}$ ) 以上の比抵抗を有することが必要であり、 $10^{13}$  ( $\text{m}^{-1}$ ) が好ましく、 $10^{14}$  ( $\text{m}^{-1}$ ) 以上がより好ましい。

#### 【0116】

10

20

30

40

40

50

本発明の液晶組成物は、上述の化合物以外に、用途に応じて、通常のネマチック液晶、スメクチック液晶、コレステリック液晶、酸化防止剤、紫外線吸収剤、重合性モノマーなどを含有しても良いが、液晶組成物の化学的な安定性が求められる場合には塩素原子をその分子内に有さないことが好ましく、液晶組成物の紫外線などの光に対する安定性が求められる場合にはナフタレン環などに代表される共役長が長く紫外領域に吸収ピークが存在する縮合環等をその分子内に有さないことが望ましい。

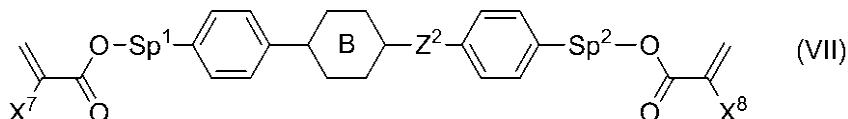
## 【0117】

重合性モノマーとしては、一般式(VII)

## 【0118】

## 【化25】

10



## 【0119】

(式中、X<sup>7</sup>及びX<sup>8</sup>はそれぞれ独立して、水素原子又はメチル基を表し、S p<sup>1</sup>及びS p<sup>2</sup>はそれぞれ独立して、単結合、炭素原子数1～8のアルキレン基又は-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>s</sub>- (式中、sは2から7の整数を表し、酸素原子は芳香環に結合するものとする。)を表し、

Z<sup>2</sup>は-OCH<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>O-、-COO-、-OCO-、-CF<sub>2</sub>O-、-OCF<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>-、-CH=CH-COO-、-CH=CH-COO-、-COO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-OCO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-COO-CH=CH-、-COO-CH=CH-、-COO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-OCO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-COO-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-OCO-、-COO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-OCO-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-COO-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-OCO-、-CY<sup>1</sup>=CY<sup>2</sup>- (式中、Y<sup>1</sup>及びY<sup>2</sup>はそれぞれ独立して、フッ素原子又は水素原子を表す。)、-C=C-又は単結合を表し、

20

Bは1,4-フェニレン基、トランス-1,4-シクロヘキシレン基又は単結合を表し、式中の全ての1,4-フェニレン基は、任意の水素原子がフッ素原子により置換されても良い。)で表される二官能モノマーが好ましい。

## 【0120】

30

X<sup>7</sup>及びX<sup>8</sup>は、何れも水素原子を表すジアクリレート誘導体、何れもメチル基を有するジメタクリレート誘導体の何れも好ましく、一方が水素原子を表しもう一方がメチル基を表す化合物も好ましい。これらの化合物の重合速度は、ジアクリレート誘導体が最も早く、ジメタクリレート誘導体が遅く、非対称化合物がその中間であり、その用途により好ましい態様を用いることができる。PSA表示素子においては、ジメタクリレート誘導体が特に好ましい。

## 【0121】

40

S p<sup>1</sup>及びS p<sup>2</sup>はそれぞれ独立して、単結合、炭素原子数1～8のアルキレン基又は-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>s</sub>-を表すが、PSA表示素子においては少なくとも一方が単結合であることが好ましく、共に単結合を表す化合物又は一方が単結合でもう一方が炭素原子数1～8のアルキレン基又は-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>s</sub>-を表す態様が好ましい。この場合1～4のアルキル基が好ましく、sは1～4が好ましい。

## 【0122】

40

Z<sup>1</sup>は、-OCH<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>O-、-COO-、-OCO-、-CF<sub>2</sub>O-、-OCF<sub>2</sub>-、-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-、-CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>-又は単結合が好ましく、-COO-、-OCO-又は単結合がより好ましく、単結合が特に好ましい。

## 【0123】

50

Bは任意の水素原子がフッ素原子により置換されても良い1,4-フェニレン基、トランス-1,4-シクロヘキシレン基又は単結合を表すが、1,4-フェニレン基又は単結合が好ましい。Cが単結合以外の環構造を表す場合、Z<sup>2</sup>は単結合以外の連結基も好ま

しく、Cが単結合の場合、Z<sup>1</sup>は単結合が好ましい。

【0124】

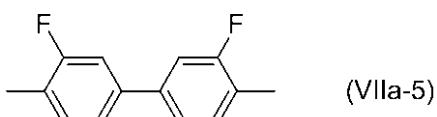
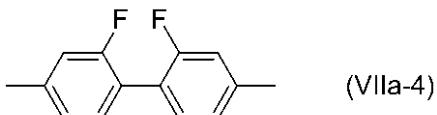
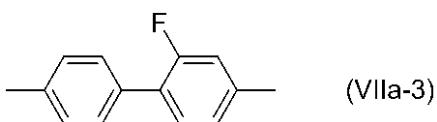
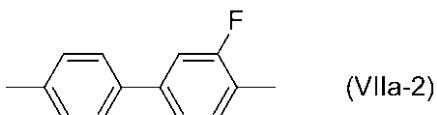
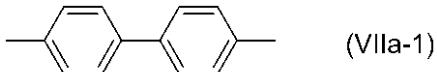
これらの点から、一般式(VII)において、S p<sup>1</sup>及びS p<sup>2</sup>の間の環構造は、具体的には次に記載する構造が好ましい。

【0125】

一般式(VII)において、Cが単結合を表し、環構造が二つの環で形成される場合において、次の式(VIIa-1)から式(VIIa-5)

【0126】

【化26】



【0127】

(式中、両端はS p<sup>1</sup>又はS p<sup>2</sup>に結合するものとする。)

を表すことが好ましく、式(VIIa-1)から式(VIIa-3)を表すことがより好ましく、式(VIIa-1)を表すことが特に好ましい。

【0128】

これらの骨格を含む重合性化合物は重合後の配向規制力がP S A型液晶表示素子に最適であり、良好な配向状態が得られることから、表示ムラが抑制されるか、又は、全く発生しない。

【0129】

以上のことから、重合性モノマーとしては、一般式(VII-1)～一般式(VII-4)が特に好ましく、中でも一般式(VII-2)が最も好ましい。

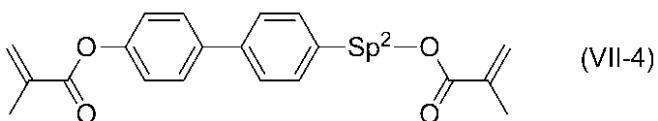
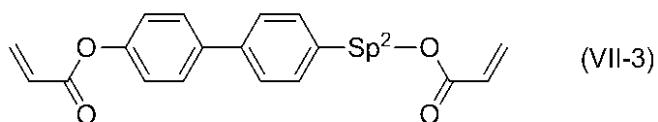
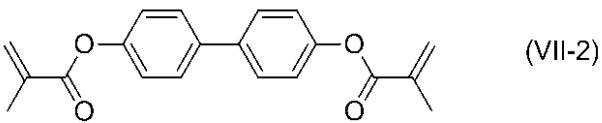
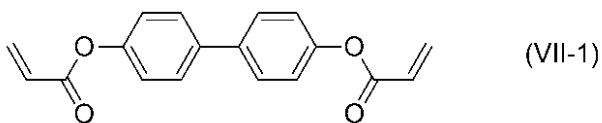
【0130】

10

20

30

## 【化27】



10

20

30

40

50

## 【0131】

(式中、 $\text{Sp}^2$  は炭素原子数 2 から 5 のアルキレン基を表す。)

本発明の液晶組成物にモノマーを添加する場合において、重合開始剤が存在しない場合でも重合は進行するが、重合を促進するために重合開始剤を含有していてもよい。重合開始剤としては、ベンゾインエーテル類、ベンゾフェノン類、アセトフェノン類、ベンジルケタール類、アシルフオスフィンオキサイド類等が挙げられる。また、保存安定性向上させるために、安定剤を添加しても良い。使用できる安定剤としては、例えば、ヒドロキノン類、ヒドロキノンモノアルキルエーテル類、第三ブチルカテコール類、ピロガロール類、チオフェノール類、ニトロ化合物類、-ナフチルアミン類、-ナフトール類、ニトロソ化合物等が挙げられる。

## 【0132】

本発明の重合性化合物含有液晶組成物は、液晶表示素子に有用であり、特にアクティブマトリクス駆動用液晶表示素子に有用であり、PSA モード、PSVA モード、VA モード、IPS モード又は ECB モード用液晶表示素子に用いることができる。

## 【0133】

本発明の重合性化合物含有液晶組成物は、これに含まれる重合性化合物が紫外線照射により重合することで液晶配向能が付与され、液晶組成物の複屈折を利用して光の透過光量を制御する液晶表示素子に使用される。液晶表示素子として、AM-LCD (アクティブマトリックス液晶表示素子)、TN (ネマチック液晶表示素子)、STN-LCD (超ねじれネマチック液晶表示素子)、OCB-LCD 及び IPS-LCD (インプレーンスイッチング液晶表示素子) に有用であるが、AM-LCD に特に有用であり、透過型あるいは反射型の液晶表示素子に用いることができる。

## 【0134】

液晶表示素子に使用される液晶セルの 2 枚の基板はガラス又はプラスチックの如き柔軟性をもつ透明な材料を用いることができ、一方はシリコン等の不透明な材料でも良い。透明電極層を有する透明基板は、例えば、ガラス板等の透明基板上にインジウムスズオキシド (ITO) をスパッタリングすることにより得ることができる。

## 【0135】

前記基板を、透明電極層が内側となるように対向させる。その際、スペーサーを介して、基板の間隔を調整してもよい。このときは、得られる調光層の厚さが  $1 \sim 100 \mu\text{m}$  となるように調整するのが好ましい。 $1.5$  から  $10 \mu\text{m}$  が更に好ましく、偏光板を使用する場合は、コントラストが最大になるように液晶の屈折率異方性  $n$  とセル厚  $d$  との積を調整することが好ましい。又、二枚の偏光板がある場合は、各偏光板の偏光軸を調整して

視野角やコントラストが良好になるように調整することもできる。更に、視野角を広げるための位相差フィルムも使用することもできる。スペーサーとしては、例えば、ガラス粒子、プラスチック粒子、アルミナ粒子、フォトレジスト材料等が挙げられる。その後、エポキシ系熱硬化性組成物等のシール剤を、液晶注入口を設けた形で該基板にスクリーン印刷し、該基板同士を貼り合わせ、加熱しシール剤を熱硬化させる。

#### 【0136】

2枚の基板間に重合性化合物含有液晶組成物を狭持させる方法は、通常の真空注入法又はODF法などを用いることができるが、真空注入法においては滴下痕は発生しないものの、注入の後が残る課題を有しているものであるが、本願発明においては、ODF法を用いて製造する表示素子により好適に使用することができる。

10

#### 【0137】

重合性化合物を重合させる方法としては、液晶の良好な配向性能を得るために適度な重合速度が望ましいので、紫外線又は電子線等の活性エネルギー線を単一又は併用又は順番に照射することによって重合させる方法が好ましい。紫外線を使用する場合、偏光光源を用いても良いし、非偏光光源を用いても良い。また、重合性化合物含有液晶組成物を2枚の基板間に挟持させて状態で重合を行う場合には、少なくとも照射面側の基板は活性エネルギー線に対して適当な透明性が与えられていなければならぬ。また、光照射時にマスクを用いて特定の部分のみを重合させた後、電場や磁場又は温度等の条件を変化させることにより、未重合部分の配向状態を変化させて、更に活性エネルギー線を照射して重合させるという手段を用いても良い。特に紫外線露光する際には、重合性化合物含有液晶組成物に交流電界を印加しながら紫外線露光することが好ましい。印加する交流電界は、周波数10Hzから10kHzの交流が好ましく、周波数60Hzから10kHzがより好ましく、電圧は液晶表示素子の所望のプレチルト角に依存して選ばれる。つまり、印加する電圧により液晶表示素子のプレチルト角を制御することができる。MVAモードの液晶表示素子においては、配向安定性及びコントラストの観点からプレチルト角を80度から89.9度に制御することが好ましい。

20

#### 【0138】

照射時の温度は、本発明の液晶組成物の液晶状態が保持される温度範囲内であることが好ましい。室温に近い温度、即ち、典型的には15~35℃での温度で重合させることが好ましい。紫外線を発生させるランプとしては、メタルハライドランプ、高圧水銀ランプ、超高圧水銀ランプ等を用いることができる。また、照射する紫外線の波長としては、液晶組成物の吸収波長域でない波長領域の紫外線を照射することが好ましく、必要に応じて、紫外線をカットして使用することが好ましい。照射する紫外線の強度は、0.1mW/cm<sup>2</sup>~100W/cm<sup>2</sup>が好ましく、2mW/cm<sup>2</sup>~50W/cm<sup>2</sup>がより好ましい。照射する紫外線のエネルギー量は、適宜調整することができるが、10mJ/cm<sup>2</sup>から500J/cm<sup>2</sup>が好ましく、100mJ/cm<sup>2</sup>から200J/cm<sup>2</sup>がより好ましい。紫外線を照射する際に、強度を変化させても良い。紫外線を照射する時間は照射する紫外線強度により適宜選択されるが、10秒から3600秒が好ましく、10秒から600秒がより好ましい。

30

#### 【0139】

本発明の液晶表示素子の構成は、図1に記載するように透明導電性材料からなる共通電極を具備した第一の基板と、透明導電性材料からなる画素電極と各画素に具備した画素電極を制御する薄膜トランジスターを具備した第二の基板と、前記第一の基板と第二の基板間に挟持された液晶組成物を有し、該液晶組成物中の液晶分子の電圧無印加時の配向が前記基板に対して略垂直である液晶表示素子であって、該液晶組成物として前記本発明の液晶組成物を用いたことに特徴を有するものである。

40

#### 【0140】

滴下痕の発生は注入される液晶材料に大きな影響を受けるものであるが、表示素子の構成によつてもその影響は避けられない。特に、液晶表示素子中に形成されるカラーフィルター、薄膜トランジスター等は薄い配向膜、透明電極等しか液晶組成物とを隔てる部材が

50

無いことから組合せにより滴下痕の発生に影響を与える。

【0141】

特に該薄膜トランジスターが逆スタガード型である場合には、ドレイン電極がゲート電極を覆うように形成されるためその面積が増大する傾向にある。ドレイン電極は、銅、アルミニウム、クロム、チタン、モリブデン、タンタル等の金属材料で形成され、一般的には、パッシベーション処理が施されるのが通常の形態である。しかし、保護膜は一般に薄く、配向膜も薄く、イオン性物質を遮断しない可能性が高いことから、金属材料と液晶組成物の相互作用による滴下痕の発生を避けることができなかった。

【0142】

本件発明においては、図2に記載するように薄膜トランジスターが逆スタガード型である液晶表示素子に好適に使用でき、アルミニウム配線を用いる場合に好ましい。

【0143】

本発明の液晶組成物を用いた液晶表示素子は高速応答と表示不良の抑制を両立させた有用なものであり、特に、アクティブマトリックス駆動用液晶表示素子に有用であり、VAモード、PSVAモード、PSAモード、IPSモード又はECBモード用に適用できる。

【実施例】

【0144】

以下に実施例を挙げて本発明を更に詳述するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。また、以下の実施例及び比較例の組成物における「%」は『質量%』を意味する。

【0145】

実施例中、測定した特性は以下の通りである。

【0146】

$T_{n_i}$  : ネマチック相 - 等方性液体相転移温度 ( )  
 $n$  : 2.5 における屈折率異方性  
 $: 2.5$  における誘電率異方性  
 $: 2.0$  における粘度 (mPa·s)  
 $_{_1}$  : 2.5 における回転粘度 (mPa·s)

VHR : 周波数 60 Hz, 印加電圧 1 V の条件下で 60 における電圧保持率 (%)

焼き付き :

液晶表示素子の焼き付き評価は、表示エリア内に所定の固定パターンを 1000 時間表示させた後に、全画面均一な表示を行ったときの固定パターンの残像のレベルを目視にて以下の 4 段階評価で行った。

【0147】

残像無し  
 残像ごく僅かに有るも許容できるレベル  
 残像有り許容できないレベル  
 × 残像有りかなり劣悪

滴下痕 :

液晶表示装置の滴下痕の評価は、全面黒表示した場合における白く浮かび上がる滴下痕を目視にて以下の 4 段階評価で行った。

【0148】

残像無し  
 残像ごく僅かに有るも許容できるレベル  
 残像有り許容できないレベル  
 × 残像有りかなり劣悪

プロセス適合性 :

プロセス適合性は、ODF プロセスにおいて、定積計量ポンプを用いて 1 回に 50 pL ずつ液晶を滴下することを 10000 回行い、次の「0 ~ 100 回、101 ~ 200 回

10

20

20

30

40

50

、201～300回、・・・99901～100000回」の各100回ずつ滴下された液晶量の変化を以下の4段階で評価した。

【0149】

変化が極めて小さい（安定的に液晶表示素子を製造できる）

変化が僅かに有るも許容できるレベル

変化が有り許容できないレベル（斑発生により歩留まりが悪化）

×変化が有りかなり劣悪（液晶漏れや真空気泡が発生）

低温での溶解性：

低温での溶解性評価は、液晶組成物を調製後、2mLのサンプル瓶に液晶組成物を1g秤量し、これに温度制御式試験槽の中で、次を1サイクル「-20（1時間保持）昇温（0.1／毎分）0（1時間保持）昇温（0.1／毎分）20（1時間保持）降温（-0.1／毎分）0（1時間保持）降温（-0.1／毎分）-20」として温度変化を与え続け、目視にて液晶組成物からの析出物の発生を観察し、以下の4段階評価を行った。

10

【0150】

600時間以上析出物が観察されなかった。

【0151】

300時間以上析出物が観察されなかった。

【0152】

150時間以内に析出物が観察された。

20

【0153】

×75時間以内に析出物が観察された。

尚、実施例において化合物の記載について以下の略号を用いる。

（側鎖）

-n -C<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub> 炭素原子数nの直鎖状アルキル基

-On -OC<sub>n</sub>H<sub>2n+1</sub> 炭素原子数nの直鎖状アルコキシ基

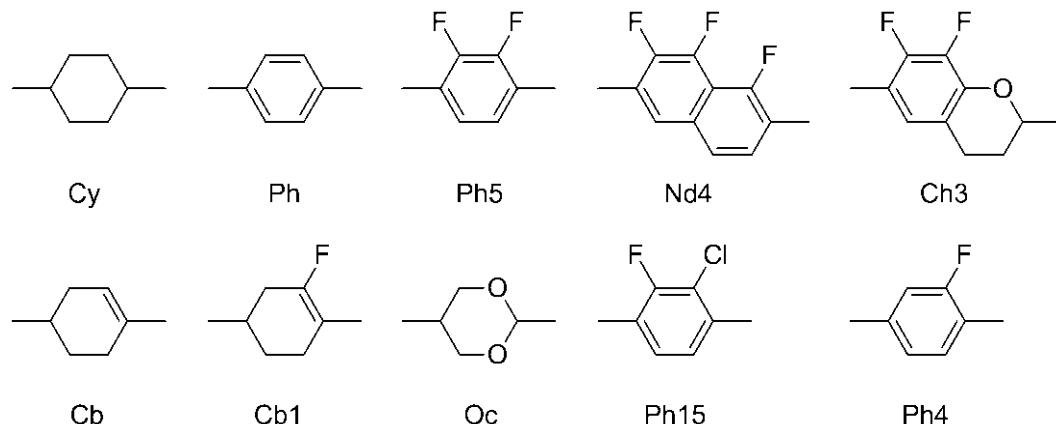
-V -C=CH<sub>2</sub> ビニル基

（環構造）

【0154】

【化28】

30



40

【0155】

（実施例1）

次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0156】

実施例1の液晶組成物を用いて、図1に示すVA液晶表示素子を作製した。この液晶表示素子は、アクティブ素子として逆スタガード型の薄膜トランジスターを有している。液晶組成物の注入は、滴下法にて行い、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶

50

解性の評価を行った。

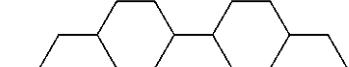
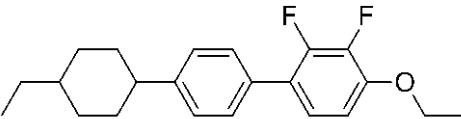
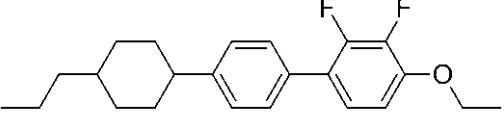
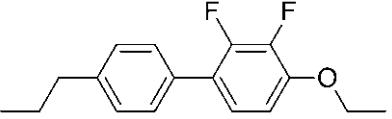
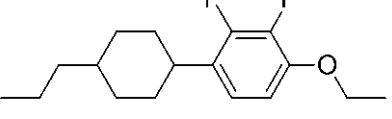
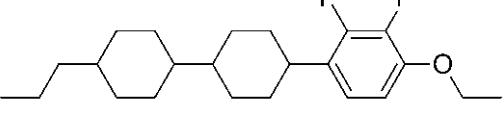
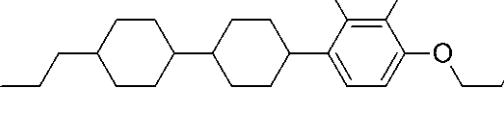
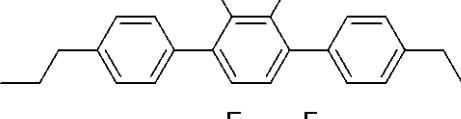
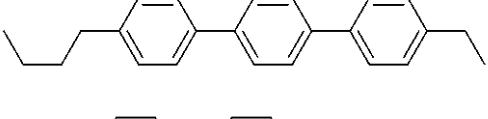
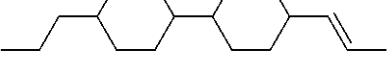
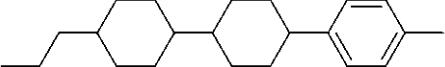
【0157】

尚、含有量の左側の記号は、上記化合物の略号の記載である。

【0158】

【化29】

実施例1

	3CyCy2	23%	
			10
	2CyPhPh5O2	7%	
			20
	3CyPhPh5O2	7%	
	3PhPh5O2	7.5%	
	3CyPh5O2	15%	
	3CyCyPh5O2	6.5%	
	3CyCyPh5O3	6%	30
	3PhPh5Ph2	5%	
	4PhPh5Ph2	5%	40
	3CyCyV1	10%	
	3CyCyPh1	8%	

【0159】

【表1】

$T_{NI} / ^\circ C$	75.3
$\Delta n$	0.110
$n_o$	1.485
$\Delta \epsilon$	-3.3
$\epsilon_\perp$	6.8
$\eta / mPa \cdot s$	17.8
$\gamma_1 / mPa \cdot s$	120
$\gamma_1 / \Delta n^2$	9.9
初期電圧保持率 / %	99.9
150°C 1h後電圧保持率 / %	99.5
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

10

20

30

実施例1の液晶組成物は、T V用液晶組成物として実用的な75.2の液晶相温度範囲を有し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適なnを有していることが解る。実施例1記載の液晶組成物を用いて、図1記載のVA液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、極めて優れた評価結果を示した。

## 【0160】

式(1)で表される化合物を含有せず、実施例1の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した以下に示される液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

## 【0161】

尚、含有量の左側の記号は、実施例1と同様に、前記化合物略号の記載である。

## 【0162】

## 【化30】

## 比較例1

	2CyPhPh5O2	4%
	3CyPhPh5O2	4%
	3PhPh5O2	7%
	3CyPh5O2	12%
	3CyPh5O4	6%
	3CyCyPh5O2	7%
	3CyCyPh5O3	7%
	3PhPh5Ph2	4%
	4PhPh5Ph2	4%
	3CyCyV1	10%
	3CyCyPh1	8%
	5CyCyV	27%

【0 1 6 3】

【表2】

$T_{NI} / ^\circ C$	75.0
$\Delta n$	0.110
$n_o$	1.482
$\Delta \epsilon$	-3.3
$\epsilon_\perp$	6.7
$\eta / mPa \cdot s$	20.2
$\gamma_1 / mPa \cdot s$	134
$\gamma_1 / \Delta n^2$	11.1
初期電圧保持率 / %	98.5
150°C1h後電圧保持率 / %	97.0
焼き付き評価	×
滴下痕評価	×
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	○

10

20

30

## 【0164】

式(1)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例1)は、式(1)で表される化合物を含有する液晶組成物(実施例1)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度が上昇することが示された。1については、比較例1の値である134mPa·sは実施例1の値である121mPa·sと比較して高い値を示しており、液晶表示素子及びディスプレイにおける実効的な応答速度を表すパラメータである $1/n^2$ の値で比較しても劣る結果となった。比較例1の初期のVHRは98.5%であったのに対し、150°Cで1時間の高温放置後のVHRは、97.0%であり、実施例1と比較して劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例1と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例1と比べて早期に析出が観察された。

## (比較例2及び3)

一般式(II-1)で表される化合物を含有せず、実施例1の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例2)及び一般式(II-2)で表される化合物を含有せず、実施例1の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した以下に示される液晶組成物(比較例3)を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

## 【0165】

【表3】

比較例2

3CyCy2	23.0%
3PhPh5O2	13.0%
3CyPh5O2	3.0%
3CyCyPh5O2	11.5%
3CyCyPh5O3	11.5%
4CyCyPh5O2	11.0%
3PhPh5Ph2	5.5%
4PhPh5Ph2	5.5%
3CyCyV1	10.0%
5PhPh1	6.0%
T <sub>Nl</sub> / °C	75.9
Δn	0.109
n <sub>o</sub>	1.486
Δε	-3.3
ε <sub>⊥</sub>	6.6
η / mPa·s	20.2
γ <sub>1</sub> / mPa·s	145
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.2
初期電圧保持率 / %	99.1
150°C1h後電圧保持率 / %	97.2
焼き付き評価	×
滴下痕評価	△
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	○

比較例3

3CyCy2	22.5%
2CyPhPh5O2	8.0%
3CyPhPh5O2	8.0%
3CyPh5O2	15.0%
3CyPh5O4	3.0%
3CyCyPh5O2	8.0%
3CyCyPh5O3	8.0%
4CyCyPh5O2	4.0%
3PhPh5Ph2	5.0%
4PhPh5Ph2	5.0%
3CyCyV1	8.0%
5PhPh1	5.5%
T <sub>Nl</sub> / °C	75.2
Δn	0.110
n <sub>o</sub>	1.485
Δε	-3.3
ε <sub>⊥</sub>	7.0
η / mPa·s	22.3
γ <sub>1</sub> / mPa·s	150
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.4
初期電圧保持率 / %	99.0
150°C1h後電圧保持率 / %	97.3
焼き付き評価	×
滴下痕評価	△
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	△

## 【0166】

一般式(II-1)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例2)は、一般式(II-1)で表される化合物を14質量%含有する液晶組成物(実施例1)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例2の初期のVHRは99.1%であったのに対し、150°で1時間の高温放置後のVHRは、97.2%であり、実施例1と比較して劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例1と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例1と比べて早期に析出が観察された。

## 【0167】

一般式(II-2)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例3)は、一般式(II-2)で表される化合物を7.5質量%含有する液晶組成物(実施例1)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例2の初期のVHRは99.0%であったのに対し、150°で1時間の高温放置後のVHRは、97.3%であり、実施例1と比較して劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例1と比べて

10

20

30

40

50

変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例1と比べて早期に析出が観察された。

(実施例2及び3)

実施例1の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0168】

実施例2及び3の液晶組成物を用いて、実施例1と同様にVA液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0169】

【表4】

実施例2

3CyCy2	30.0%
2CyPhPh5O2	8.0%
3CyPhPh5O2	8.0%
3PhPh5O2	12.0%
3CyPh5O2	6.0%
3CyCyPh5O2	9.0%
3CyCyPh5O3	7.0%
3PhPh5Ph2	5.0%
4PhPh5Ph2	5.0%
3CyCyV1	10.0%
T <sub>NL</sub> / °C	73.6
Δn	0.110
n <sub>o</sub>	1.485
Δε	-3.3
ε <sub>⊥</sub>	6.7
η / mPa·s	16.8
γ <sub>1</sub> / mPa·s	123
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	10.2
初期電圧保持率 / %	99.8
150°C1h後電圧保持率 / %	99.3
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	○
低温での溶解性評価	◎

実施例3

3CyCy2	12.0%
2CyPhPh5O2	6.0%
3CyPhPh5O2	6.0%
3PhPh5O2	7.0%
3CyPh5O2	12.0%
3CyPh5O4	7.0%
3CyCyPh5O2	5.0%
3CyCyPh5O3	4.0%
3PhPh5Ph2	5.0%
4PhPh5Ph2	5.0%
3CyCy4	8.0%
3CyCy5	2.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	11.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.6
Δn	0.110
n <sub>o</sub>	1.484
Δε	-3.3
ε <sub>⊥</sub>	6.7
η / mPa·s	18.4
γ <sub>1</sub> / mPa·s	122
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	10.1
初期電圧保持率 / %	99.8
150°C1h後電圧保持率 / %	99.5
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	○
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

【0170】

実施例2及び3の液晶組成物は、TV用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し

10

20

30

40

50

、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 2 及び 3 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

(実施例 4 及び 5 )

実施例 1 の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【 0 1 7 1 】

実施例 4 及び 5 の液晶組成物を用いて、実施例 1 と同様に VA 液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【 0 1 7 2 】

【 表 5 】

実施例4

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	12.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	9.0%
3CyPh5O2	13.0%
3CyCyPh5O2	2.0%
3CyCyPh5O3	2.0%
3PhPh5Ph2	2.5%
4PhPh5Ph2	2.5%
3CyCy4	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	9.0%
$T_{NI}$ / °C	75.8
$\Delta n$	0.110
$n_o$	1.485
$\Delta \epsilon$	-3.3
$\epsilon_{\perp}$	6.8
$\eta$ / mPa·s	16.8
$\gamma_1$ / mPa·s	113
$\gamma_1 / \Delta n^2$	9.3
初期電圧保持率 / %	99.6
150°C1h後電圧保持率 / %	99.0
焼き付き評価	○
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	○
低温での溶解性評価	○

実施例5

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	6.0%
3CyPhPh5O2	5.0%
3PhPh5O2	7.0%
3CyPh5O2	14.5%
3CyCyPh5O2	8.0%
3CyCyPh5O3	7.5%
3PhPh5Ph2	6.0%
4PhPh5Ph2	6.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	7.0%
$T_{NI}$ / °C	75.9
$\Delta n$	0.110
$n_o$	1.485
$\Delta \epsilon$	-3.3
$\epsilon_{\perp}$	6.7
$\eta$ / mPa·s	18.2
$\gamma_1$ / mPa·s	124
$\gamma_1 / \Delta n^2$	10.2
初期電圧保持率 / %	99.7
150°C1h後電圧保持率 / %	99.2
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	○
低温での溶解性評価	◎

【 0 1 7 3 】

実施例 4 及び 5 の液晶組成物は、TV 用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有

10

20

30

40

50

し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 4 及び 5 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

(実施例 6)

実施例 1 の組成物と同等の液晶相温度範囲及び同等の屈折率異方性の値を有し、実施例 1 の組成物よりも大きい誘電率異方性の絶対値を有する、すなわち低電圧駆動に対応できるように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0174】

実施例 6 の液晶組成物を用いて、実施例 1 と同様に VA 液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0175】

【表 6】

**実施例 6**

3CyCy2	20.0%
2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	13.0%
3CyPh5O2	10.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
3CyCy4	7.0%
3CyCy5	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	6.0%
$T_{NI} / ^\circ C$	75.2
$\Delta n$	0.100
$n_o$	1.482
$\Delta \epsilon$	-3.6
$\epsilon_{\perp}$	6.9
$\eta / mPa \cdot s$	16.0
$\gamma_1 / mPa \cdot s$	105
$\gamma_1 / \Delta n^2$	10.5
初期電圧保持率 / %	99.7
150°C 1h 後電圧保持率 / %	99.2
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

【0176】

実施例 6 の液晶組成物は、TV 用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し、低電圧駆動対応として大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 6 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価

10

20

30

40

50

したところ、優れた評価結果を示した。

(比較例4及び5)

式(I)で表される化合物を含有せず、実施例6の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例4)及び一般式(II-1)で表される化合物を含有せず、実施例6の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例5)を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0177】

【表7】

比較例4

2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	4.0%
3CyPh5O2	12.0%
3CyPh5O4	10.0%
3CyCyPh5O2	10.0%
3CyCy4	11.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	4.0%
5CyCyV	20.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.1
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.478
Δε	-3.6
ε <sub>⊥</sub>	7.1
η / mPa·s	19.8
γ <sub>1</sub> / mPa·s	125
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.5
初期電圧保持率 / %	98.9
150°C1h後電圧保持率 / %	97.3
焼き付き評価	×
滴下痕評価	×
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	○

比較例5

3CyCy2	20.0%
3PhPh5O2	12.0%
3CyPh5O2	10.0%
3CyPh5O4	3.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
3CyCyPh5O3	6.0%
4CyCyPh5O2	9.0%
5CyCyPh5O2	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyPhPh2	11.0%
5PhPh1	4.0%
T <sub>NL</sub> / °C	74.9
Δn	0.101
n <sub>o</sub>	1.485
Δε	-3.6
ε <sub>⊥</sub>	7.0
η / mPa·s	18.2
γ <sub>1</sub> / mPa·s	117
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	11.5
初期電圧保持率 / %	99.0
150°C1h後電圧保持率 / %	97.4
焼き付き評価	×
滴下痕評価	△
プロセス適合性評価	○
低温での溶解性評価	○

【0178】

一般式(I)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例4)は、一般式(I)で表される化合物を20%含有する液晶組成物(実施例6)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度 及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例3の初期のVHRは98.9%であったのに対し、150°Cで1時間の高温放置後のVHRは、97.3%であり、実施例6と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例6と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例6と比べて早期に析出が

10

20

30

40

50

観察された。

【0179】

一般式(II)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例5)は、一般式(II)で表される化合物を19%含有する液晶組成物(実施例6)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例3の初期のVHRは99.0%であったのに対し、150で1時間の高温放置後のVHRは、97.4%であり、実施例6と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例6と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例6と比べて早期に析出が観察された。

10

(比較例6)

一般式(II-2)で表される化合物を含有せず、実施例6の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例6)を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0180】

【表8】

比較例6

3CyCy2	20.0%
2CyPhPh5O2	8.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3CyPh5O2	14.0%
3CyPh5O4	8.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
3CyCyPh5O3	3.0%
4CyCyPh5O2	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	4.5%
5PhPh1	5.5%
T <sub>Nl</sub> / °C	75.7
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.482
Δε	-3.6
ε <sub>⊥</sub>	7.2
η / mPa·s	21.2
γ <sub>1</sub> / mPa·s	134
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	13.4
初期電圧保持率 / %	98.7
150°C1h後電圧保持率 / %	97.1
焼き付き評価	×
滴下痕評価	×
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	△

20

30

40

【0181】

一般式(II-2)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例6)は、一般式(II-2)で

50

表される化合物を13%含有する液晶組成物(実施例6)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例3の初期のVHRは98.7%であったのに對し、150で1時間の高温放置後のVHRは、97.1%であり、実施例6と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例6と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例6と比べて早期に析出が観察された。

(実施例7及び8)

実施例6の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

10

【0182】

実施例7及び8の液晶組成物を用いて、実施例1と同様にVA液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0183】

【表9】

実施例7

3CyCy2	29.0%
2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	13.0%
3CyPh5O2	8.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
4CyCyPh5O2	4.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	5.0%
T <sub>NI</sub> / °C	75.6
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.482
Δε	-3.6
ε <sub>⊥</sub>	7.1
η / mPa·s	16.1
γ <sub>1</sub> / mPa·s	108
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	10.8
初期電圧保持率 / %	99.6
150°C1h後電圧保持率 / %	99.0
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	○

実施例8

3CyCy2	12.0%
2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	13.0%
3CyPh5O2	10.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
3CyCy4	12.0%
3CyCy5	10.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	2.0%
T <sub>NI</sub> / °C	75.8
Δn	0.099
n <sub>o</sub>	1.481
Δε	-3.6
ε <sub>⊥</sub>	6.9
η / mPa·s	16.7
γ <sub>1</sub> / mPa·s	108
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	11.0
初期電圧保持率 / %	99.7
150°C1h後電圧保持率 / %	99.0
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

20

30

40

【0184】

実施例7及び8の液晶組成物は、TV用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し

50

、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 7 及び 8 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

(実施例 9 及び 10)

実施例 6 ~ 8 の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0185】

実施例 9 及び 10 の液晶組成物を用いて、実施例 1 と同様に VA 液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0186】

【表 10】

実施例9

3CyCy2	20.0%
2CyPhPh5O2	12.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	7.0%
3CyPh5O2	12.0%
3CyPh5O4	5.0%
3CyCyPh5O2	7.0%
3CyCy4	4.0%
3CyCy5	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyCyPh1	8.0%
$T_{NI}$ / °C	75.6
$\Delta n$	0.101
$n_o$	1.482
$\Delta \epsilon$	-3.5
$\epsilon_{\perp}$	7.0
$\eta / mPa \cdot s$	17.4
$\gamma_1 / mPa \cdot s$	112
$\gamma_1 / \Delta n^2$	11.0
初期電圧保持率 / %	99.5
150°C1h後電圧保持率 / %	99.1
焼き付き評価	○
滴下痕評価	○
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

実施例10

3CyCy2	20.0%
2CyPhPh5O2	5.0%
3CyPhPh5O2	6.0%
3PhPh5O2	13.0%
3CyPh5O2	10.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
4CyCyPh5O2	8.0%
3CyCy4	3.0%
3CyCyV1	10.0%
3CyPhO1	2.0%
3CyCyPh1	6.0%
3CyPhPh2	3.0%
5PhPh1	2.0%
$T_{NI}$ / °C	75.2
$\Delta n$	0.101
$n_o$	1.484
$\Delta \epsilon$	-3.6
$\epsilon_{\perp}$	7.0
$\eta / mPa \cdot s$	17.2
$\gamma_1 / mPa \cdot s$	111
$\gamma_1 / \Delta n^2$	10.9
初期電圧保持率 / %	99.6
150°C1h後電圧保持率 / %	99.2
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	○
プロセス適合性評価	○
低温での溶解性評価	◎

【0187】

実施例 9 及び 10 の液晶組成物は、TV 用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を

10

20

30

40

50

有し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 9 及び 10 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

(実施例 11)

実施例 6 ~ 10 の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0188】

実施例 11 の液晶組成物を用いて、実施例 1 と同様に VA 液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0189】

【表 11】

**実施例11**

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	11.0%
3PhPh5O2	15.0%
3CyPh5O2	8.0%
3CyCyPh5O2	13.0%
3CyCy4	11.0%
3CyCy5	3.0%
3CyCyPh1	9.0%
$T_{NI}$ / °C	75.5
$\Delta n$	0.100
$n_o$	1.484
$\Delta \epsilon$	-3.5
$\epsilon_{\perp}$	6.9
$\eta$ / mPa·s	16.5
$\gamma_1$ / mPa·s	108
$\gamma_1 / \Delta n^2$	10.8
初期電圧保持率 / %	99.8
150°C1h後電圧保持率 / %	99.4
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

【0190】

実施例 11 の液晶組成物は、TV 用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な  $n$  を有していることが解る。実施例 11 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

(比較例 7 及び 8 )

式(1)で表される化合物を含有せず、実施例 11 の組成物と同等の液晶相温度範囲、同

10

20

30

40

50

等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例7)及び一般式(II-1)で表される化合物を含有せず、実施例11の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例8)を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0191】

【表12】

## 比較例7

2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	11.0%
3PhPh5O2	4.0%
3CyPh5O2	15.0%
3CyPh5O4	8.0%
3CyCyPh5O2	9.0%
3CyCy4	12.0%
3CyCy5	3.0%
3CyCyPh1	8.0%
5CyCyV	23.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.3
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.479
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	7.0
η / mPa·s	20.7
γ <sub>1</sub> / mPa·s	127
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.7
初期電圧保持率 / %	98.7
150°C1h後電圧保持率 / %	97.1
焼き付き評価	×
滴下痕評価	×
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	△

## 比較例8

3CyCy2	23.0%
3PhPh5O2	15.0%
3CyPh5O2	9.0%
3CyCyPh5O2	12.0%
3CyCyPh5O3	6.0%
4CyCyPh5O2	10.0%
5CyCyPh5O2	3.0%
3CyCy4	2.0%
3CyCyPh1	9.0%
3CyPhPh2	5.0%
5PhPh1	6.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.5
Δn	0.101
n <sub>o</sub>	1.487
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	6.9
η / mPa·s	19.1
γ <sub>1</sub> / mPa·s	122
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.0
初期電圧保持率 / %	99.1
150°C1h後電圧保持率 / %	97.6
焼き付き評価	×
滴下痕評価	△
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	○

【0192】

一般式(I)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例7)は、一般式(I)で表される化合物を23%含有する液晶組成物(実施例11)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例3の初期のVHRは98.7%であったのに対し、150°Cで1時間の高温放置後のVHRは、97.1%であり、実施例11と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例11と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例11と比べて早期に析出が観察された。

【0193】

一般式(II-1)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例8)は、一般式(II-1)で

10

20

30

40

50

表される化合物を18%含有する液晶組成物(実施例11)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例6の初期のVHRは99.1%であったのに対し、150で1時間の高温放置後のVHRは、97.6%であり、実施例11と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例11と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例11と比べて早期に析出が観察された。

## (比較例9)

一般式(II-2)で表される化合物を含有せず、実施例11の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した液晶組成物(比較例9)を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0194】

【表13】

## 比較例9

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	7.0%
3CyPhPh5O2	11.0%
3CyPh5O2	15.0%
3CyPh5O4	5.5%
3CyCyPh5O2	13.0%
3CyCyPh5O3	5.0%
4CyCyPh5O2	5.0%
3CyCy4	2.0%
3CyCyPh1	5.0%
5PhPh1	8.5%
T <sub>Nl</sub> / °C	75.3
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.484
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	7.2
η / mPa·s	23.4
γ <sub>1</sub> / mPa·s	146
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	14.6
初期電圧保持率 / %	99.2
150°C1h後電圧保持率 / %	97.4
焼き付き評価	×
滴下痕評価	△
プロセス適合性評価	△
低温での溶解性評価	○

【0195】

一般式(II-2)で表される化合物を含有しない液晶組成物(比較例9)は、一般式(II-2)で表される化合物を15質量%含有する液晶組成物(実施例11)と比べて、同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するものの、粘度及び回転粘度1が上昇することが示された。比較例3の初期のVHRは99.2%であつ

10

20

30

40

50

たのに対し、150℃で1時間の高温放置後のVHRは、97.4%であり、実施例11と比べて劣る結果となった。プロセス適合性について評価したところ、実施例11と比べて変化が許容できないレベルとなった。低温での溶解性を評価したところ、実施例11と比べて早期に析出が観察された。（実施例12及び13）

実施例11の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

#### 【0196】

実施例12及び13の液晶組成物を用いて、実施例1と同様にVA液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

#### 【0197】

#### 【表14】

#### 実施例12

3CyCy2	29.0%
2CyPhPh5O2	8.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	15.0%
3CyPh5O2	6.0%
3CyCyPh5O2	11.0%
4CyCyPh5O2	2.0%
3CyCy4	9.0%
3CyCyPh1	8.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.2
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.484
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	6.8
η / mPa·s	16.0
γ <sub>1</sub> / mPa·s	108
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	10.8
初期電圧保持率 / %	99.6
150°C1h後電圧保持率 / %	99.1
焼き付き評価	○
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	○

#### 実施例13

3CyCy2	12.0%
2CyPhPh5O2	6.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	10.0%
3CyPh5O2	10.0%
3CyPh5O4	6.0%
3CyCyPh5O2	11.0%
3CyCy4	12.0%
3CyCy5	10.0%
3CyCyPh1	9.0%
5PhPh1	2.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.5
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.483
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	6.9
η / mPa·s	19.0
γ <sub>1</sub> / mPa·s	120
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	12.0
初期電圧保持率 / %	99.7
150°C1h後電圧保持率 / %	99.2
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	◎

#### 【0198】

実施例12及び13の液晶組成物は、TV用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適なnを有していることが解る。実施例12及び13記載の液晶組成物を用いて、図1記載のVA液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価し

10

20

30

40

50

たところ、優れた評価結果を示した。

(実施例 14 及び 15 )

実施例 6 ~ 13 の組成物と同等の液晶相温度範囲、同等の屈折率異方性の値及び同等の誘電率異方性の値を有するように設計した次に示す組成を有する液晶組成物を調製し、その物性値を測定した。この結果を次の表に示す。

【0199】

実施例 14 及び 15 の液晶組成物を用いて、実施例 1 と同様に VA 液晶表示素子を作製し、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性の評価を行った結果を同じ表に示す。

【0200】

【表 15】

#### 実施例14

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	12.0%
3CyPhPh5O2	12.0%
3PhPh5O2	9.0%
3CyPh5O2	12.0%
3CyPh5O4	3.0%
3CyCyPh5O2	7.0%
3CyCy4	11.0%
3CyCy5	1.0%
3CyCyPh1	10.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.1
Δn	0.100
n <sub>o</sub>	1.483
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	7.0
η / mPa·s	17.4
γ <sub>1</sub> / mPa·s	112
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	11.2
初期電圧保持率 / %	99.8
150°C1h後電圧保持率 / %	99.1
焼き付き評価	◎
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	○

#### 実施例15

3CyCy2	23.0%
2CyPhPh5O2	5.0%
3CyPhPh5O2	6.0%
3PhPh5O2	15.0%
3CyPh5O2	8.0%
3CyCyPh5O2	13.0%
4CyCyPh5O2	7.0%
3CyCy4	11.0%
3CyCyPh1	8.0%
3CyPhPh2	2.0%
5PhPh1	2.0%
T <sub>NL</sub> / °C	75.1
Δn	0.099
n <sub>o</sub>	1.485
Δε	-3.5
ε <sub>⊥</sub>	6.9
η / mPa·s	17.0
γ <sub>1</sub> / mPa·s	110
γ <sub>1</sub> / Δn <sup>2</sup>	11.2
初期電圧保持率 / %	99.7
150°C1h後電圧保持率 / %	99.0
焼き付き評価	○
滴下痕評価	◎
プロセス適合性評価	◎
低温での溶解性評価	○

【0201】

実施例 14 及び 15 の液晶組成物は、TV 用液晶組成物として実用的な液晶相温度範囲を有し、大きい誘電率異方性の絶対値を有し、低い粘性及び最適な n を有していることが解る。実施例 14 及び 15 記載の液晶組成物を用いて、図 1 記載の VA 液晶表示素子を作製し前述の方法により、焼き付き、滴下痕、プロセス適合性及び低温での溶解性を評価したところ、優れた評価結果を示した。

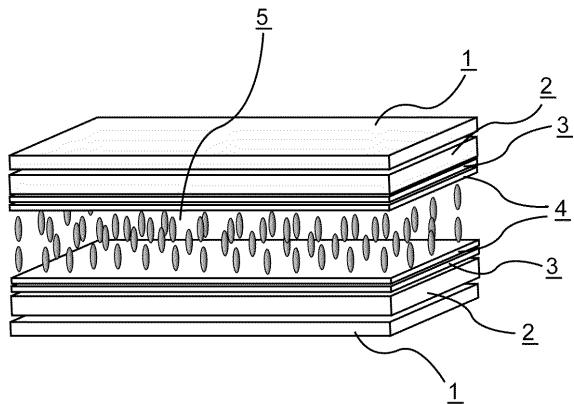
10

20

30

40

【図 1】



【図 2】

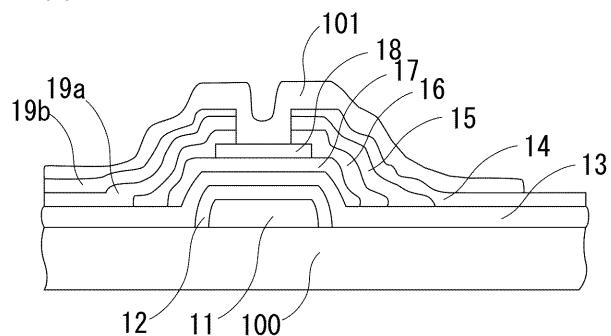


図 2

---

フロントページの続き

(51) Int.CI. F I テーマコード(参考)  
**G 0 2 F 1/13 (2006.01)** G 0 2 F 1/13 5 0 0

(72) 発明者 小川 真治  
埼玉県北足立郡伊奈町大字小室4472-1 D I C 株式会社埼玉工場内  
F ターム(参考) 4H027 BA01 BD01 BD02 BD03 BD08 BD09 BD24 CD01 CD05 CG04  
CM01 CM05 CQ01 CQ05 CT01 CT05 CU04 CW01 DH04