

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局



(43) 国際公開日  
2012年5月18日(18.05.2012)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2012/063509 A1

- (51) 国際特許分類:  
C08G 77/46 (2006.01) C09K 19/40 (2006.01)  
C09D 183/12 (2006.01) A61K 9/00 (2006.01)  
C09J 183/12 (2006.01) A61K 47/34 (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2011/060748
- (22) 国際出願日: 2011年5月10日(10.05.2011)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:  
特願 2010-252923 2010年11月11日(11.11.2010) JP
- (71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 独立行政法人科学技術振興機構(JAPAN SCIENCE AND TECHNOLOGY AGENCY) [JP/JP]; 〒3320012 埼玉県川口市本町四丁目1番8号 Saitama (JP). 学校法人関西大学(A SCHOOL CORPORATION KANSAI UNIVERSITY) [JP/JP]; 〒5648680 大阪府吹田市山手町3丁目3番35号 Osaka (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人(米国についてのみ): 宮田 隆志 (MIYATA, Takashi). 浦上 忠 (URAGAMI, Tadashi).
- (74) 代理人: 特許業務法人原謙三国際特許事務所 (HARAKENZO WORLD PATENT & TRADE-MARK); 〒5300041 大阪府大阪市北区天神橋2丁目北2番6号 大和南森町ビル Osaka (JP).
- (81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PE, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

[続葉有]

(54) Title: AMPHIPATHIC LIQUID CRYSTAL COMPOUND, MICELLE, AND USE OF THE COMPOUND OR THE MICELLE

(54) 発明の名称: 両親媒性液晶化合物、ミセル、及びそれらの利用

[図4]

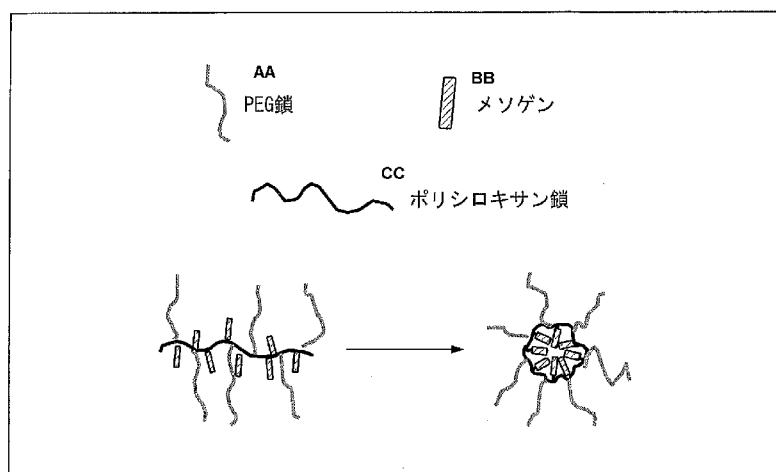


FIG. 4:  
AA PEG chain  
BB Mesogen  
CC Polysiloxane chain

(57) Abstract: Provided is a compound which can form a micelle in water, wherein a liquid crystal phase is formed in the micelle. This compound can form a micelle in water, wherein a liquid crystal phase is formed in the micelle.

(57) 要約: 水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物を実現する。本発明の化合物は、水中においてミセルを形成し、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物である。

WO 2012/063509 A1

規則 4.17 に規定する申立て:

添付公開書類:

- 不利にならない開示又は新規性喪失の例外に関する申立て (規則 4.17(v))
- 国際調査報告 (条約第 21 条(3))

## 明 細 書

### 発明の名称：両親媒性液晶化合物、ミセル、及びそれらの利用 技術分野

[0001] 本発明は、例えば、薬物放出キャリア、水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等として有用な化合物、及び当該化合物を含むミセル、並びにそれらの利用に関するものである。

### 背景技術

[0002] 親水鎖と疎水鎖とからなる両親媒性分子は水中でミセルを形成することが知られており、様々な分野で利用されている。

[0003] 例えば、このようなミセルはその内部に疎水性薬物等を保持させることができ、様々な薬物を放出制御するための薬物キャリアとしてドラッグデリバリーシステム（DDS）等への応用研究が精力的に行われている。最近では、pHや温度変化によってミセルの安定性が変化して薬物放出を制御できるシステムも報告されており、自律応答型DDSや標的指向型DDS等への応用が期待されている（例えば、非特許文献1参照）。

### 先行技術文献

#### 非特許文献

[0004] 非特許文献1：Y. Bae, N. Nishiyama, S. Fukushima, H. Koyama, M. Yasuhiro, K. Kataoka, Bioconjugate Chem. 2005, 16, 122-130

### 発明の概要

#### 発明が解決しようとする課題

[0005] しかしながら、これまでに、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物は全く報告されていない。

[0006] 本発明は、上記の問題点に鑑みてなされたものであり、その目的は、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物を実現することにある。

## 課題を解決するための手段

- [0007] 本発明者は、上記化合物を実現することによって、物質を内包することが可能で、特定の刺激に応答して当該物質を放出する際に、ある一定時間徐放することが可能なミセルを形成し得る化合物を実現できるのではないかと考えた。
- [0008] 具体的には、温度等の特定の刺激に応答して薬物放出する際に、瞬時の放出よりもある一定時間徐放することが有効な場合もある。従来から、pHや温度等の物理化学的な環境変化に応答するミセルは既に報告されているが、そのほとんどが外部刺激によってミセルが崩壊する等の劇的な構造変化を伴う。このため、このような従来のミセルを薬物放出等に利用する場合には瞬時に薬物の放出が完了される場合が多い。つまり、従来のミセルを利用した場合では、刺激に応答したミセル崩壊に基づいて放出を制御しているため、刺激応答後に薬物を一定時間徐放することは困難である。
- [0009] そこで、本発明者は、上記課題を解決するためには、薬物放出等に利用するためのミセルとして、コア部分の分子鎖が配向し、外部刺激によってその配向構造が変化するが、ミセルそのものの崩壊は誘起しないような新規なミセルが有効であると考えた。しかしながら、一般的なミセルは水中において疎水鎖が集合してコアを形成し、親水鎖はシェル層としてミセルの安定化に寄与しており、これらの分子鎖はランダム構造を有している。このため、コアにおいて分子鎖が分子配向性を有するミセルは皆無である。
- [0010] 一方、一般に、液晶分子は温度変化等によって、分子が配向した液晶状態から等方相状態へと変化し、その液晶－等方相転移点で分子配向状態が大きく変化する。従って、ミセルのコア部分が液晶状態を示すミセルを形成させることができれば、温度変化によってミセル構造を崩壊させず、分子配向状態等の内部構造を変化させる温度応答性ミセルが得られると本発明者は考えた。
- [0011] 更には、本発明者は、上記新規化合物はミセル内部において液晶相を形成するため、従来のフィルム型液晶や溶媒溶解型液晶とは異なり、水分散型液

晶として水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等の幅広い分野での応用が可能になると考えた。

[0012] そこで、本発明者は、表示素子等に既に幅広く利用されているが、医用材料に関する研究は報告されていない液晶性分子に注目し、鋭意検討を行った。その結果、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物を見出し、本発明を完成するに至った。

[0013] 即ち、本発明に係る化合物は、上記課題を解決するために、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成することを特徴としている。

[0014] 上記構成によれば、ミセル内部において、液晶相と等方相とを温度等の外部刺激によって制御することができるため、例えば、ミセル内部に、薬物等の物質を含有させれば、温度変化等の外部刺激によって、当該物質を少しずつ放出させることができると考えられる。よって、薬物等の物質を内包することが可能で、特定の刺激に応答して物質放出する際に、ある一定時間徐放することが可能なミセルを形成し得る化合物を提供することが期待できる。

[0015] 更には、従来の液晶が利用されている分野とは全く異なった、環境やエネルギー関係等の新分野、例えば、水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等への利用も期待できる。

### 発明の効果

[0016] 本発明に係る化合物は、以上のように、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成することを特徴としている。

[0017] このため、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物を提供することができる。

### 図面の簡単な説明

[0018] [図1]各温度におけるPEG-g-LCPフィルムの偏光顕微鏡写真を示す図である。

[図2] PEG-g-LCP濃度とピレンの蛍光強度との関係を示すグラフである。

[図3]水中におけるPEG-g-LCP高分子ミセルについての、(a) SEM写真、(b) TEM写真、(c) AFM写真を示す図である。

[図4] PEG-g-LCP高分子ミセルを模式的に示す図である。

[図5]光散乱によって決定された液晶高分子ミセルの粒径の温度依存性を示すグラフである。

### 発明を実施するための形態

[0019] 以下、本発明について詳しく説明する。尚、本明細書で挙げられている各種物性は、特に断りの無い限り後述する実施例に記載の方法により測定した値を意味する。

[0020] (I) 化合物

本発明に係る化合物は、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成する。また、本発明に係る化合物は、両親媒性化合物であって、通常の使用温度(100℃以下)で液晶相を示し、分子量が500~5,000,000の範囲内である化合物とも言い換えることができる。

[0021] 尚、本明細書において、「両親媒性化合物」とは、分子内に親水基と疎水基とを有する化合物であって、具体的には、水溶液とした際に、任意の濃度範囲においてミセルを形成する化合物を意味する。

[0022] また、本明細書において「ミセル」とは、水中において両親媒性化合物が形成する集合体を意味し、球状ミセル、ベシクル等の層状ミセル、棒状ミセル等の各種形状の集合体を含む。

[0023] これまで、親水鎖と疎水鎖とからなる様々な両親媒性高分子が合成されており、そのミセル形成を利用した薬物放出等が報告されている。しかしながら、その薬物保持部位となる疎水鎖が集合したコア部分は分子鎖がランダム状態にあり、液晶のような高い運動性と規則性とを兼ね備えた状態のミセルは全く報告されていない。

- [0024] 一方で、世界中で様々な液晶分子が合成されているが、室温付近で液晶性を示す両親媒性液晶高分子を合成し、水中におけるその自己集合による液晶高分子ミセルの形成は全く報告されていない。尚、溶媒との共存で形成されるリオトロピック液晶は、その溶液全体が液晶性を示しているため、本発明に係る上記化合物が形成するミセルの状態とは全く異なる状態である。
- [0025] よって、コア部分が液晶状態となっているミセルを調製することができれば、これまでにない刺激応答性を示す可能性があり、DDS等の医療分野や環境分野に利用できるミセルとして幅広い応用展開が期待される。一方で、水に分散できる液晶という点でも全く新しい液晶材料であり、液晶の新しい分野展開につながる事が予想される。つまり、本発明に係る上記化合物は、従来のミセル及び液晶分子の両方の特徴を併せ持った新規材料として様々な応用展開が期待される材料である。
- [0026] 上記化合物における液晶相を示す温度範囲は、0～100℃の範囲内であることが好ましく、15～60℃の範囲内であることがより好ましく、25～45℃の範囲内であることが特に好ましい。
- [0027] また同様に、上記ミセル内部における液晶相を示す温度範囲は、0～100℃の範囲内であることが好ましく、15～60℃の範囲内であることがより好ましく、25～45℃の範囲内であることが特に好ましい。
- [0028] 上記ミセル内部の液晶相における、液晶相から等方相への転移温度は20～60℃の範囲内であることが好ましく、30～50℃の範囲内であることがより好ましく、35～45℃の範囲内であることが特に好ましい。このような、ミセル内部において、室温付近で液晶状態となり、適当な条件で等方相へと変化する液晶－等方相転移点を有する化合物であれば、DDS等の医療分野に好適に用いることができる。
- [0029] 上記化合物の分子量は、500～5,000,000の範囲内であることが好ましく、1,000～3,000,000の範囲内であることがより好ましく、10,000～1,000,000の範囲内であることが特に好ましい。
- [0030] 上記化合物は、親水基とメソゲン基とを含むことが好ましく、鎖状化合物

に、側鎖として、親水基と、メソゲン基とを含む構造を有することが好ましい。

- [0031] 上記化合物の主鎖としては、メソゲン基が互いに配向して液晶相を形成し易くする観点から、柔軟な構造を有するものが好ましい。具体的には、主鎖中に、エーテル結合等の酸素原子を含む構造が挙げられ、例えば、ポリシロキサン、または下記式

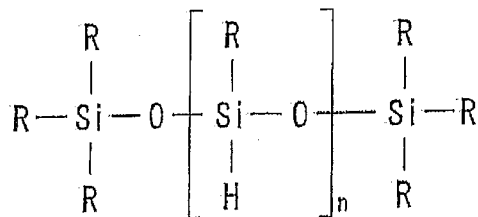


(但し、R<sup>1</sup>は2価の炭化水素基、nは1以上の整数)

で表されるポリアルキレングリコール及びこれらの誘導体が挙げられる。

- [0032] 尚、上記ポリシロキサンとしては、シロキサン結合を繰り返し単位に含むポリマーであれば特に限定されないが、親水基及びメソゲン基を導入し易くする観点から、下記式

- [0033] [化1]



- [0034] (式中、Rは、それぞれ独立して、有機基であり、好ましくは炭化水素基、より好ましくは炭素数1~5の炭化水素基である。nは1~10, 000の整数である。)

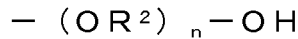
に示すシロキサンのように、繰り返し単位中に活性水素を有するポリシロキサンが好ましい。

- [0035] 尚、上記ポリアルキレングリコールは、ポリエチレングリコールのようなホモポリマーであってもよいし、ポリエチレングリコール/プロピレングリコールのようなコポリマーであってもよい。また、コポリマーである場合には、その重合形態は、ブロックコポリマーであってもよいし、ランダムコポリマーであってもよい。

- [0036] 上記親水基としては、メソゲン基よりも親水性が高い置換基であれば特に



は限定されず、例えば、 $-OH$ 、下記式



(式中、 $R^2$ は2価の炭化水素基、 $n$ は1~50の整数である。)

で表されるポリアルキレングリコール基等の非イオン性基や、 $-COOH$ 、 $-SO_3H$ 、及びこれらのアルカリ金属塩等のアニオン性基や、



(式中、 $R^3$ は、水素若しくは1価の炭化水素基である。)

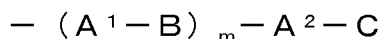
及びその4級アンモニウム塩等のカチオン性基及びそれらを含む高分子鎖が挙げられる。

[0037] 生体親和性の観点からは、 $-(OR^2)_n-OH$ で表されるポリアルキレングリコール基が好ましく、ポリエチレングリコール基が特に好ましい。

[0038] 尚、上記ポリアルキレングリコール基は、ポリエチレングリコールのようなホモポリマーからなる基であってもよいし、ポリエチレングリコール/プロピレングリコールのようなコポリマーからなる基であってもよい。また、コポリマーからなる基である場合には、その重合形態は、ブロックコポリマーであってもよいし、ランダムコポリマーであってもよい。

[0039] 上記メソゲン基としては、従来公知の液晶分子の基本骨格であるメソゲン構造を有する基を用いることができる。液晶分子は、通常、硬い部分構造と1以上の柔軟な部分構造とからなり、この硬い部分構造であって、一般的に、棒状又は板状の剛直な部分構造を「メソゲン」という。

[0040] このようなメソゲン基としては、例えば、下記一般式



(式中、 $A^1$ 及び $A^2$ は、それぞれ独立して、1,4-フェニレン基、1,4-フェニレン基の1個若しくは2個以上のCH基がNにより置き換えられたヘテロ環基、1,4-シクロヘキシレン基、1,4-シクロヘキシレン基の1個の $CH_2$ 基若しくは隣接していない2個の $CH_2$ 基がO及び/又はSにより置き換えられていてもよいヘテロ環基、1,4-シクロヘキセニレン基、又はナフタレン-2,6-ジイル基であり、これらの基は置換基を有してい

てもよい。Bは、 $-\text{COO}-$ 、 $-\text{OCO}-$ 、 $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ 、 $-\text{OCH}_2-$ 、 $-\text{CH}_2\text{O}-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-$ 、 $-\text{C}\equiv\text{C}-$ 、 $-\text{CH}=\text{CH}-\text{COO}-$ 、 $-\text{OCO}-\text{CH}=\text{CH}-$ 、又は単結合である。Cは、一価の有機基であり、mは1～10の整数である。）

尚、鎖状化合物として、ポリアルキレングリコールのような親水基を用いる場合には、側鎖として、別途親水基を備えていてもよいし、備えていなくてもよい。

[0041] 上述した化合物は、従来公知の方法によって合成することができる。例えば、(i) 鎖状化合物の主鎖に対して、当該主鎖と反応し得る基を有する親水基と、当該主鎖と反応し得る基を有するメソゲン基とを反応させる方法や、(ii) 重合性基を有する親水基と、重合性基を有するメソゲン基と、高分子主鎖となり得る単量体とを重合させる方法等が挙げられる。

[0042] より具体的には、(i)の方法としては、後述する実施例に示すように、活性水素を有するポリシロキサンに、ビニル基を有する親水基と、ビニル基を有するメソゲン基とを反応させる方法が挙げられる。

[0043] また、(ii)の方法としては、グリシジル基を有する親水基と、グリシジル基を有するメソゲン基との存在下、エチレンオキシド等のアルキレンオキシドを単量体として重合する方法が挙げられる。

[0044] (II) ミセル

本発明に係るミセルは、本発明に係る上記化合物を含む。

[0045] 本発明に係る上記化合物は、上述したように、ミセル内部において、液晶相と等方相とを温度変化等の外部刺激によって制御することができるため、ミセル内部に、薬物等の物質を含有させれば、温度変化等の外部刺激によって、当該物質を少しずつ放出させることができる。

[0046] 上記ミセルは、水系溶媒中において形成され、本発明に係る上記化合物のみから構成されていてもよいが、液晶相の形成を妨げない範囲内で、他の界面活性剤や、溶剤、溶質等を含有させてもよい。また、ミセルを形成する、本発明に係る上記化合物は、1種類のみを用いてもよいし、2種以上を併用

してもよい。

[0047] ミセルの形状及び大きさは、用途によって適宜変更すればよく、例えば、薬物放出キャリアとして用いる場合には、内包させる薬物の種類に応じて適宜変更すればよい。

[0048] ミセルの形成は、本発明に係る上記化合物を、単に水系溶媒中に分散させることによって行ってもよいし、透析によって行ってもよい。

[0049] (III) 薬物の放出を制御する方法

本発明に係る薬物の放出を制御する方法は、上記薬物放出キャリアを水中でミセル形成させ、当該ミセル内部に薬物を保持させ、外部刺激によって当該薬物の放出を制御する方法である。

[0050] 上記外部刺激としては、薬物放出キャリア内部の液晶相を等方相へ転移させることができれば特には限定されないが、例えば、温度変化、電流等が挙げられる。

[0051] 薬物放出キャリアが保持及び放出し得る薬剤としては、例えば、可塑剤や抗ガン剤が挙げられる。

[0052] (IV) 組成物

本発明に係る組成物は、水性塗料、コーティング剤、接着剤又は吸着剤に用いられ、本発明に係る上記化合物を含む。

[0053] 上記組成物は、本発明に係る上記化合物を含むため、通常の使用温度（100℃以下）で液晶相を示す。このため、上記組成物は、各種用途において、高い運動性と規則性を併せ持った液晶構造の特性を利用することができ、あるいは相転移によって物性を制御することが可能となる。

[0054] 上記組成物には、本発明に係る上記両親媒性化合物以外に、その用途に合わせて、水性塗料、コーティング剤、接着剤又は吸着剤等に一般的に用いられている各種成分を含有させることができる。

[0055] すなわち、本願には以下の発明が含まれる。

[0056] 本発明に係る化合物は、上記課題を解決するために、水中においてミセルを形成する化合物であって、当該ミセル内部において、液晶相を形成するこ

とを特徴としている。

- [0057] また、本発明に係る化合物は、上記課題を解決するために、両親媒性化合物であって、 $100^{\circ}\text{C}$ 以下で液晶相を示し、分子量が $500\sim 5,000,000$ の範囲内であることを特徴としている。
- [0058] 上記構成によれば、上記両親媒性化合物は、水中においてミセルを形成し、当該ミセル内部において液晶相を形成することができる。そして、ミセル内部において、液晶相と等方相とを温度等の外部刺激によって制御することができるため、例えば、ミセル内部に、薬物等の物質を含有させれば、温度変化等の外部刺激によって、当該物質を少しずつ放出させることができると考えられる。よって、薬物等の物質を内包することが可能で、特定の刺激に応答して物質放出する際に、ある一定時間徐放することが可能なミセルを形成し得る化合物を提供することが期待できる。
- [0059] 更には、従来の液晶が利用されている分野とは全く異なった、環境やエネルギー関係等の新分野、例えば、水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等への利用も期待できる。
- [0060] 本発明に係る化合物は、水中においてミセルを形成し、当該ミセル内部において液晶相を形成することが好ましい。
- [0061] 本発明に係る化合物は、上記ミセル内部が $100^{\circ}\text{C}$ 以下で液晶相を示し、液晶相から等方相への転移温度が $20\sim 60^{\circ}\text{C}$ の範囲内であることが好ましい。
- [0062] 上記構成によれば、体温に近い温度でミセルの粒子径を制御することができるため、ドラッグデリバリーシステム（DDS）等の薬物キャリアとしてより有用な化合物を提供することができる。また、水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等に使用する温度範囲でミセル内部が液晶状態となり、その高い運動性と規則性とをより容易に利用することが可能になる。
- [0063] 本発明に係る化合物は、親水基と、メソゲン基とを含むことが好ましい。
- [0064] 本発明に係る化合物は、酸素原子を含む主鎖に、親水基とメソゲン基とを側鎖として含むことが好ましい。

- [0065] 本発明に係る化合物は、上記主鎖がポリシロキサンであることが好ましい。
- [0066] 本発明に係る化合物は、上記親水基がポリアルキレングリコール基であることが好ましい。
- [0067] 上記構成によれば、ポリアルキレングリコール基は生体親和性が高いため、ドラッグデリバリーシステム（DDS）等の薬物キャリアとしてより有用な化合物を提供することができる。
- [0068] 本発明に係るミセルは、本発明に係る上記化合物を含むことを特徴としている。
- [0069] 上記構成によれば、ミセル内部において、液晶相と等方相とを温度変化等の外部刺激によって制御することができるため、例えば、ミセル内部に、薬物等の物質を含有させれば、温度変化等の外部刺激によって、当該物質を少しずつ放出させることができると考えられる。よって、薬物等の物質を内包することが可能で、特定の刺激に応答して物質放出する際に、ある一定時間徐放することが可能なミセルを形成し得る薬物放出キャリアを提供することができる。
- [0070] 本発明に係る、薬物の放出を制御する方法は、本発明に係る上記ミセル内部に薬物を保持させ、外部刺激によって当該薬物の放出を制御することを特徴としている。
- [0071] 上記方法によれば、本発明に係るミセルを用いるため、特定の刺激に応答して薬物放出する際に、ある一定時間徐放することができるという効果を奏する。
- [0072] 本発明に係る組成物は、水性塗料、コーティング剤、接着剤又は吸着剤に用いられ、本発明に係る上記化合物を含むことを特徴としている。
- [0073] 上記構成によれば、従来の比較的高温領域に相転移温度を有する液晶性高分子にはない特性を本化合物は有するため、通常の使用温度（100℃以下）で液晶状態であり、その特性を生かすことができるシステム、例えば、室温付近で相転移に伴う物性変化を制御できるシステムを提供することができる。

る。

[0074] 尚、液晶は表示素子や高強度繊維等の分野において幅広く実用化されており、様々な構造の液晶分子が合成されている。これまでの液晶は、そのフィルムそのものが液晶状態を形成しているものやある種の溶媒に溶解して溶液として液晶を示すものがほとんどである。しかし、液晶を上記のようにDDS等を利用する場合、更には水性塗料、コーティング剤、吸着剤等を利用する場合には、従来のようなフィルム型液晶や溶媒溶解型液晶ではなく、ミセルのように水溶液中で微細な液晶の集合体が分散した液晶ミセルが有用である。

[0075] また、従来フィルム型液晶や溶媒溶解型液晶の場合には、上記のようにDDS等を利用することは困難である。更には水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等を利用する場合にも、従来のようなフィルム型液晶ではフィルム状であるために成形性が低いといった欠点を有しており、溶媒溶解型液晶の場合には溶媒存在下でのみ液晶状態を示すので溶媒を使用する必要がある。加えて、低分子液晶とは異なり、高分子液晶は室温よりもかなり高い温度でのみ液晶状態になるものが多い。室温付近で液晶の規則性と運動性を利用できる液晶高分子は側鎖メソゲン基を導入した液晶性ポリシロキサンのみであるが、これまで報告されている液晶性ポリシロキサンは両親媒性でないためにミセルを形成することは困難であった。

## 実施例

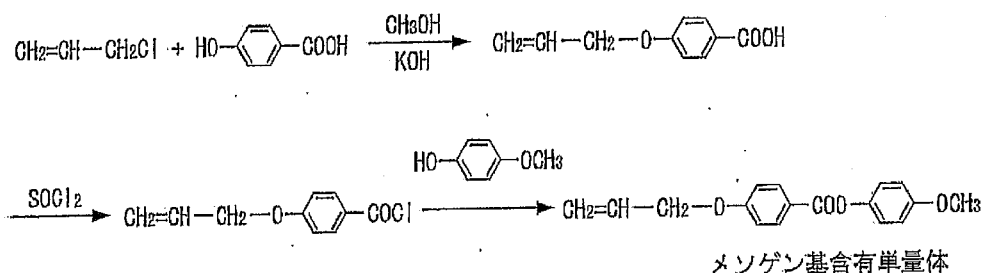
[0076] 以下、実施例に基づいて本発明をより詳細に説明するが、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。

[0077] [合成例1：メソゲン基含有単量体の合成]

メソゲン基含有単量体を下記合成経路に従って合成した。

[0078]

[化2]



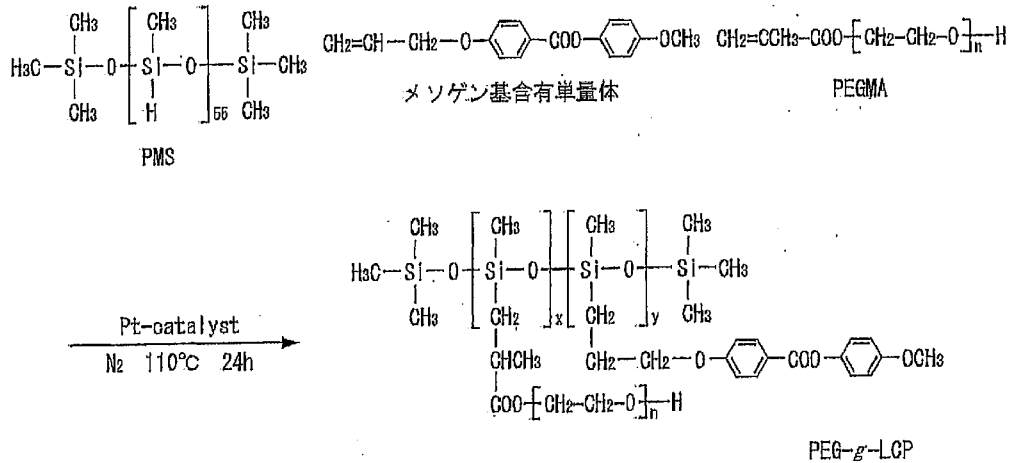
- [0079] 具体的には、まず、27.6g (0.20mol) のp-ヒドロキシ安息香酸をメタノール70mlに溶解させ、その溶液に対して33.7g (0.60mol) の水酸化カリウムのメタノール溶液130mlを1時間かけて滴下した。得られた溶液に対し、18ml (0.22mol) の塩化アリルを加え、還流条件(70℃)で6時間反応させた。
- [0080] 反応終了後、エバポレーターでメタノール溶媒及び未反応の塩化アリルを除去し、水/ジエチルエーテルで数回抽出した。未反応のp-ヒドロキシ安息香酸はエーテル相に、また目的生成物であるp-アリロキシ安息香酸はカリウム塩として水相に存在しているため、水相を塩酸で中和し、p-アリロキシ安息香酸を析出させ、当該沈殿物を吸引濾過により濾別させた。得られた沈殿物をイソプロパノールで数回再結晶させることで白色結晶のp-アリロキシ安息香酸を得た。
- [0081] 得られたp-アリロキシ安息香酸11.2g (62.9mmol) に対して約330mlの塩化チオニルを加え、室温で2時間攪拌させた後、エバポレーターで未反応の塩化チオニルを除去した。得られた酸塩化物(淡黄色液体)をジクロロメタンで希釈させ、氷浴中で7.8g (62.9mmol) のp-メトキシフェノールのジクロロメタン溶液に1時間かけて滴下し、室温で6時間反応させた。反応終了後、エバポレーターでジクロロメタンを除去し、白色固体を得た。これを酢酸エチル/水酸化ナトリウム水溶液で数回抽出させた。
- [0082] 未反応のp-アリロキシ安息香酸及びp-メトキシフェノールはNa塩となり水相中に存在しているため、酢酸エチル相を分離し、無水硫酸ナトリウム

ムを加えて脱水させた後、エバポレーターで溶媒を除去した。最後にエタノールで数回再結晶させることで、白色結晶のメソゲン基含有単量体を得た。

[0083] [実施例 1]

下記合成経路に従って、PEG-g-LCPを合成した。

[0084] [化3]



[0085] まず、1.3 g (4.57 mmol) の、合成例 1 で得られたメソゲン基含有単量体と、0.253 g (0.81 mmol) のポリエチレングリコールメタクリレート (PEGMA) (商品名: ポリエチレングリコールメタクリレート、SIGMA-ALDRICH 社製) と、0.339 g (97.8 μmol) のポリメチルシロキサン (PMS) (商品名: SH1107、東レ・ダウコーニング社製) とをトルエン 20 ml に溶解させ、Speier 触媒 (H<sub>2</sub>PtCl<sub>6</sub>) 3 mg を用いて窒素雰囲気下で 110°C、24 時間反応させ、PEG-g-LCP を合成した。用いた PMS は、<sup>1</sup>H-NMR より平均重合度 n が 55 であると算出した。

[0086] 反応終了後、得られた黄色溶液を遠心分離にかけ、さらにガラスフィルターを用いて濾過することにより、Speier 触媒を除去した。

[0087] Speier 触媒を除去した溶液を、約 100 ml のメタノールに対して滴下することで、PEG-g-LCP を沈殿させた。これは、ポリマーのトルエン、メタノールに対する溶解度の差を利用したもので、これを数回繰り返すことで PEG-g-LCP を精製し、十分に減圧乾燥させた。



[0088] 得られたPEG-g-LCPの組成を<sup>1</sup>H-NMRによって決定し、さらに熱的性質を示差走査熱量計(DSC)によって調べた。

[0089] 尚、用いたPMSは、MALDI-MSスペクトルより分子量分布がおよそ500~5,500であることがわかった。平均重合度nが55であるとき、PMSの数平均分子量は3,500である。このPMSに対して分子量284であるメソゲン基が82mol%、さらに数平均分子量360であるPEGMAが10mol%付加しているため、得られたPEG-g-LCPの分子量の合計はおよそ18,300と算出された。

[0090] 表1に、合成したPEG-g-LCPのPEG鎖及びメソゲン基の導入量、そのガラス転移温度( $T_g$ )、並びに液晶(ネマチック)一等方性相転移温度( $T_{NI}$ )を示す。尚、参考として、原料として用いたポリメチルシロキサンの値も表1に示す。

[0091] [比較例1]

PEGMAを用いなくて、メソゲン基含有単量体の添加量を0.92gに変更したこと以外は実施例と同様の操作を行い、重合体を得た。表1に、実施例1と同様にして求めた、合成した重合体のPEG鎖及びメソゲン基の導入量、そのガラス転移温度( $T_g$ )並びに液晶(ネマチック)一等方性相転移温度( $T_{NI}$ )を示す。

[0092] [比較例2]

PEGMAを用いなくて、メソゲン基含有単量体の添加量を1.25gに変更したこと以外は実施例と同様の操作を行い、重合体を得た。表1に、実施例1と同様にして求めた、合成した重合体のPEG鎖及びメソゲン基の導入量、そのガラス転移温度( $T_g$ )並びに液晶(ネマチック)一等方性相転移温度( $T_{NI}$ )を示す。

[0093] [比較例3]

PEGMAを用いなくて、メソゲン基含有単量体の添加量を1.53gに変更したこと以外は実施例と同様の操作を行い、重合体を得た。表1に、実施例1と同様にして求めた、合成した重合体のPEG鎖及びメソゲン基の導

入量、そのガラス転移温度 ( $T_g$ ) 並びに液晶 (ネマチック) ー 等方性相転移温度 ( $T_{NI}$ ) を示す。

[0094] [表1]

表1 合成した液晶高分子の組成とガラス転移温度( $T_g$ )およびネマチックー等方性相転移温度( $T_{NI}$ )

	メソゲン基含有量 (mol%)	PEG基含有量 (mol%)	$T_g$ (°C)	$T_{NI}$ (°C)
実施例1	82	10	-1	43
比較例1	68	0	-4	29
比較例2	88	0	-3	43
比較例3	90	0	10	60
PMS	0	0	-135	-

[0095] 尚、表1中の「メソゲン基含有量」は、PMSにおける活性水素の合計数に対するメソゲン基が導入された割合を意味し、「PEG基含有量」は、PMSにおける活性水素の合計数に対するPEG基が導入された割合を意味する。

[0096] 表1に示すように、実施例1の方法でPMSにメソゲン基及びPEG鎖を導入できることがわかった。また、DSC測定により、実施例1で得られたPEG-g-LCPは、 $T_g$ と $T_{NI}$ に起因するピークが観測された。

[0097] 更には、比較例1～3の結果から、PMSへのメソゲン基の導入率が増加すると、LCPの $T_g$ と $T_{NI}$ は次第に増加することが確認された。一方、実施例1と比較例2との結果から、メソゲン基を有するPMSに親水鎖としてPEGを導入しても $T_g$ 及び $T_{NI}$ はほとんど変化しなかった。

[0098] また、比較例1、2、3で得られた重合体を用いて後述する高分子ミセル水溶液の作製に従い高分子ミセル水溶液を作製したところいずれの重合体においても沈殿が見られた。この高分子ミセル水溶液の上澄みを、動的光散乱法によって測定したが、上澄みにミセルは存在しなかった。このことから、比較例1、2、3で得られた重合体では、ミセルが形成されないことが判った。

[0099] <フィルム状態の偏光顕微鏡での観察>

様々な温度でのPEG-g-LCPの液晶構造を偏光顕微鏡で観察した結果を図1に示す。

[0100] 図1から明らかなように、DSC測定によって決定された、PEG-g-LCPの $T_g$ と $T_{NI}$ との間の温度範囲において偏光顕微鏡における複屈折パターンが観察され、ネマチック相を形成していることが確認された。この結果からも、PEG-g-LCPは $43^{\circ}\text{C}$ で液晶転移（ネマチック液晶-等方相転移）を示す両親媒性液晶高分子であることが明らかとなった。

[0101] <臨界ミセル濃度（CMC）>

一般的に、高分子ミセルが形成されると、疎水鎖が集合したコア部分にピレン等の疎水性分子が取り込まれる。ピレンのような蛍光発光する疎水性分子の場合には、ピレン分子の周りの環境によって蛍光強度が大きく変化するため、その蛍光強度を測定することによって高分子ミセル形成の有無を調べることができる。このような原理を利用して臨界ミセル濃度（CMC）測定を行なった。

[0102] 図2に、PEG-g-LCP濃度を変化させたときのピレンの $385\text{nm}$ に対する $374\text{nm}$ の蛍光強度比（ $I_{374}/I_{385}$ ）の変化を示す。図2より、PEG-g-LCP濃度の増加に伴って蛍光強度比も次第に低下し、その変化からCMCが $5.0 \times 10^{-4}\text{mg/ml}$ であることがわかった。尚、蛍光強度比 $I_{374}/I_{385}$ は溶媒の双極子モーメントとピレンの励起一重項との相互作用に依存するため、臨界ミセル濃度付近で蛍光強度比に鋭い変化が見られたと考えられる。

[0103] 尚、CMCの具体的な測定方法は以下の通りである。

[0104] [高分子ミセル水溶液の作製]

$1\text{mg}$ のPEG-g-LCPを $4\text{ml}$ のジメチルスルホキシド（DMSO）に溶解させ、さらに超純水を $0.2\text{ml}$ 加え、透析チューブ内に封入させた。DMSOと超純水の溶媒交換速度は非常に速く、急激な親疎水性変化によって自己集合体の形成に異常をきたすのを防ぐため、予めDMSOに対して数%程度水に置換した状態で透析を開始した。超純水中で $48$ 時間透析さ

せることにより、PEG-g-LCPの自己集合体が形成された、高分子ミセル水溶液を作製した。

[0105] 尚、本実施例で作製した両親媒性化合物は、疎水性基であるメソゲン基の導入比率から考えて非常に疎水性の強い化合物で、単に超純水中に入れるだけでは殆ど溶解せずに沈殿や凝集を引き起こしてしまう。このため、本化合物を分子レベルでミセルを形成させるためには、本化合物に対して良溶媒であるDMSOを用いて一旦溶解させ、貧溶媒である超純水を系内に均一に拡散させることができる透析法を用いた。

[0106] [臨界ミセル濃度 (CMC) 測定]

3. 6 mg / 100 ml のピレンのアセトン溶液を調製し、このピレン溶液を、作製した上記高分子ミセル水溶液を種々の濃度に調製した各溶液に対して、それぞれ4  $\mu$  l 滴下し、常温及び暗所にて一晩静置させた。その後、各溶液について蛍光強度を測定し、蛍光強度の変化によってPEG-g-LCPの臨界ミセル濃度 (CMC) を決定した。

[0107] <ミセルの粒径>

上述した [高分子ミセル水溶液の作製] に従って作製した高分子ミセル水溶液を凍結乾燥し、走査型電子顕微鏡 (SEM)、透過型電子顕微鏡 (TEM) 及び原子間力顕微鏡 (AFM) によってその高分子ミセルの構造観察を行った。その結果、図3に示すように、100 nm ~ 200 nm 程度の球状の高分子ミセルが観察された。尚、図3中のスケールバーは200 nmである。

[0108] また、動的光散乱法 (DLS) によって水中における高分子ミセルの粒径を測定した結果、直径270 nm程度の粒子の存在が確認された。

[0109] 光散乱で測定した粒径がSEMやTEM、AFMで観測した高分子ミセルの粒径よりも大きな値を示したのは、水中において親水性のPEG鎖が大きく広がっている構造を形成しているためと考えられる。

[0110] したがって、図4に示すような、PEG-g-LCPは水中で疎水性のメソゲン基をコア部分に親水性のPEG鎖をシェル部分に有する、直径が27

0 nm程度の高分子ミセルを形成していることがわかった。さらに、コア部分はメソゲン基が集合しており、室温付近で液晶性を示していると考えられる。

- [0111] さらに、PEG-g-LCP高分子ミセルの粒径と温度との関係をDLSによって調べ、その結果を図5に示した。
- [0112] 図5から明らかなように、 $T_{NI}$ である43°C付近までは温度上昇に伴ってPEG-g-LCP高分子ミセルの粒径は次第に減少し、43°C以上ではほぼ一定の値になった。したがって、 $T_{NI}$ 以下ではコア部分を形成しているメソゲン基が配向した液晶構造を形成しているが、 $T_{NI}$ 以上で等方相に変化し、それらの構造変化に伴って高分子ミセルの粒径も変化していると考えられた。
- [0113] これらの結果より、両親媒性液晶高分子であるPEG-g-LCPは、 $5.0 \times 10^{-4} \text{ mg/ml}$ 付近にCMCを示し、水中で高分子ミセルを形成することがわかった。さらに、そのミセルサイズは、温度変化によって次第に減少し、液晶相転移温度以上で一定になった。従って、PEG-g-LCPからなる高分子ミセルは、従来の温度応答性高分子ミセルとは異なって、転移点でミセルが崩壊することなく、ミセル内部構造の規則性が大きく変化する新規な液晶高分子ミセルであると考えられる。
- [0114] 以上のように、実施例1で得られた両親媒性液晶高分子は室温付近で液晶性を示し、所定温度で液晶-等方相転移することによって規則構造が大きく変化する。また、疎水性のメソゲン基と親水性のポリエチレングリコール(PEG)鎖とを有するため、水中で安定な高分子ミセルを形成することができる。
- [0115] このような高分子ミセルは温度変化等によって液晶構造の配向制御が可能であり、それによる内包薬物の放出を制御できる新しい薬物放出キャリアとして用いることができる。また、これまでの液晶高分子と異なって、本発明の内容は内部が液晶状態の高分子ミセルが水に分散した水分散型液晶に関するものであり、従来の液晶が利用されている分野とは全く異なった新分野へ

の利用も期待できる。

[0116] 本発明は上述した各実施形態に限定されるものではなく、請求項に示した範囲で種々の変更が可能であり、異なる実施形態にそれぞれ開示された技術的手段を適宜組み合わせて得られる実施形態についても本発明の技術的範囲に含まれる。

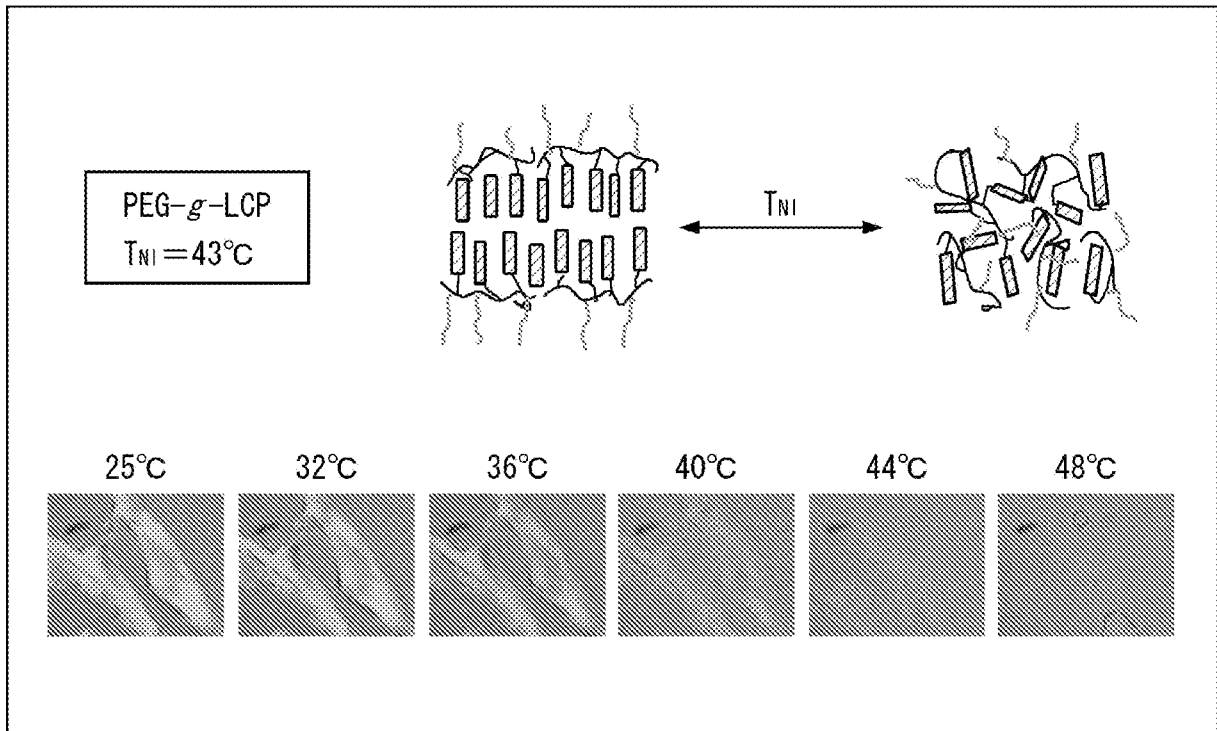
#### **産業上の利用可能性**

[0117] 本発明の化合物は、ドラッグデリバリーシステム（DDS）における薬物放出キャリアのような医療分野だけでなく、従来の液晶が利用されている分野とは全く異なった、環境やエネルギー関係等の新分野、例えば、水性塗料、コーティング剤、接着剤、吸着剤等への利用も期待できる。

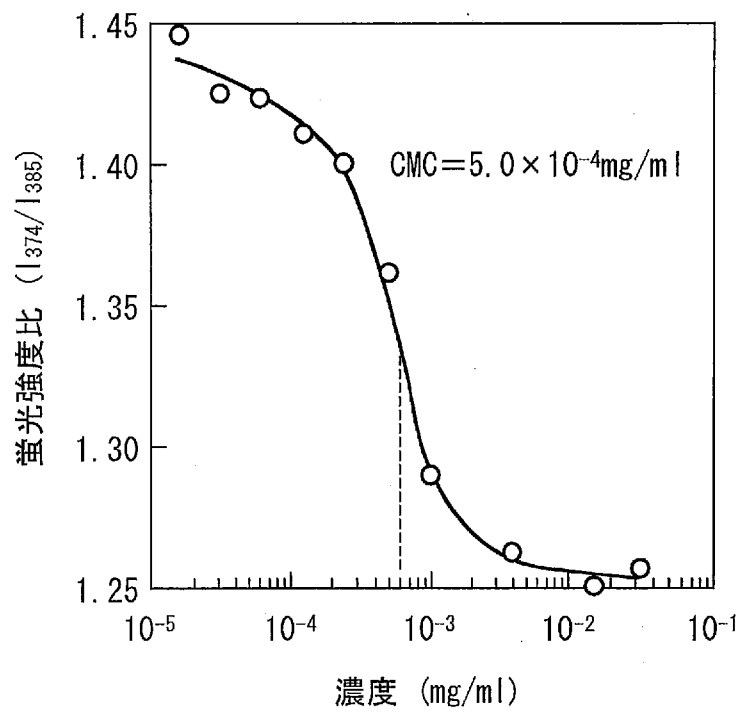
## 請求の範囲

- [請求項1] 水中においてミセルを形成する化合物であって、  
当該ミセル内部において、液晶相を形成する化合物。
- [請求項2] 両親媒性化合物であって、  
100℃以下で液晶相を示し、  
分子量が500～5,000,000の範囲内である化合物。
- [請求項3] 水中においてミセルを形成し、当該ミセル内部において液晶相を形成する、請求項2に記載の化合物。
- [請求項4] 上記ミセル内部が100℃以下で液晶相を示し、  
上記ミセル内部の液晶相における、液晶相から等方相への転移温度が20～60℃の範囲内である、請求項1または3に記載の化合物。
- [請求項5] 親水基と、メソゲン基とを含む、請求項1～4の何れか1項に記載の化合物。
- [請求項6] 酸素原子を含む主鎖に、親水基とメソゲン基とを側鎖として含む、請求項1～5の何れか1項に記載の化合物。
- [請求項7] 上記主鎖がポリシロキサンである、請求項6に記載の化合物。
- [請求項8] 上記親水基がポリアルキレングリコール基である、請求項5～7の何れか1項に記載の化合物。
- [請求項9] 請求項1～8の何れか1項に記載の化合物を含むミセル。
- [請求項10] 請求項9に記載のミセル内部に薬物を保持させ、外部刺激によって当該薬物の放出を制御する方法。
- [請求項11] 水性塗料、コーティング剤、接着剤又は吸着剤に用いられ、請求項1～8の何れか1項に記載の化合物を含む、組成物。

[図1]

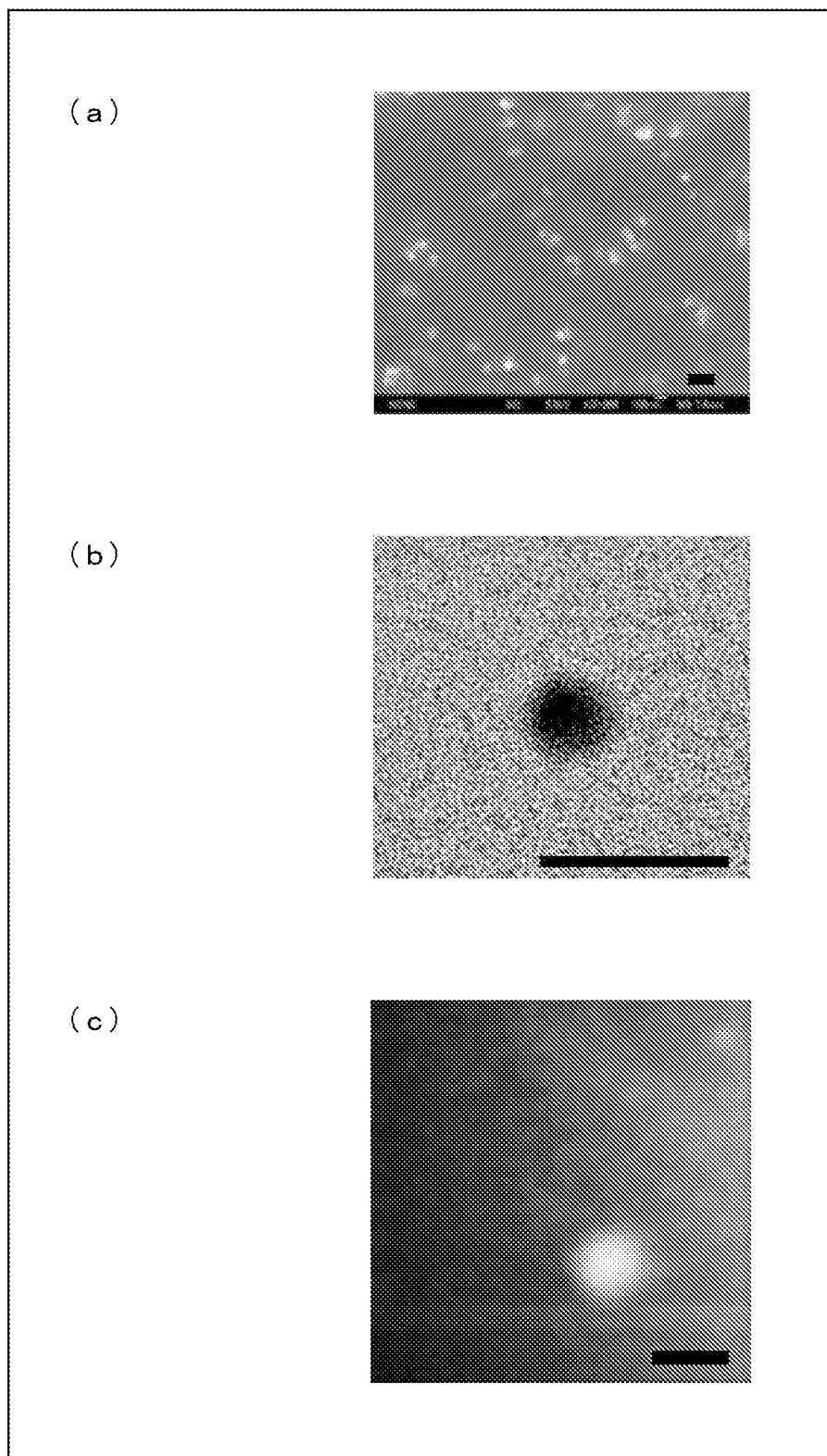


[図2]

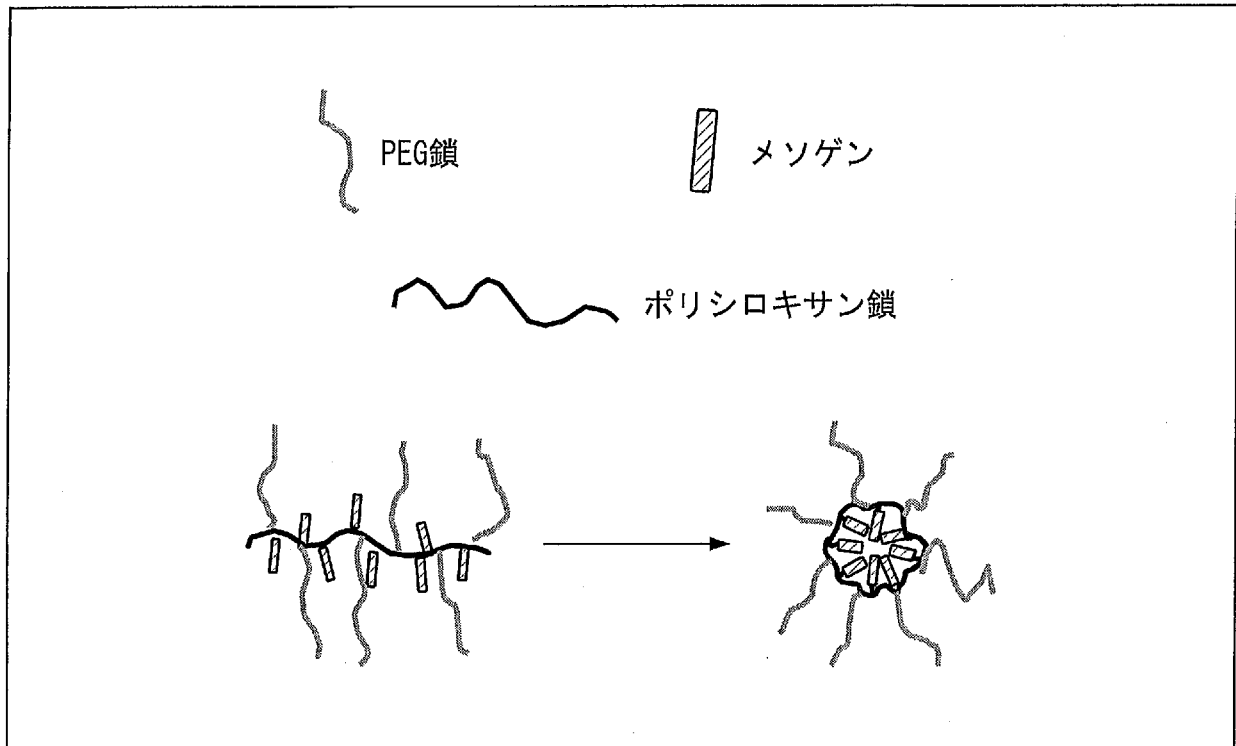




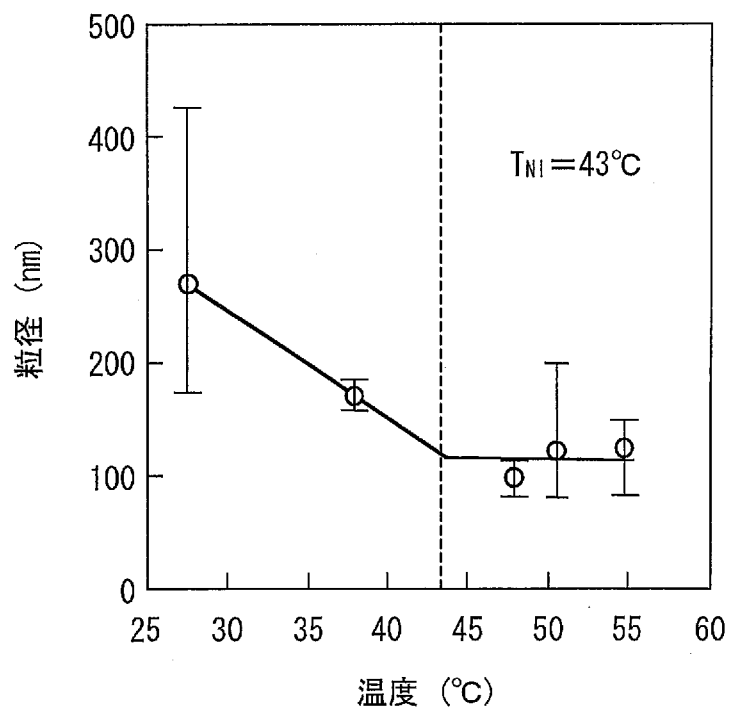
[図3]



[図4]



[図5]



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2011/060748

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C08G77/46(2006.01)i, C09D183/12(2006.01)i, C09J183/12(2006.01)i,  
C09K19/40(2006.01)i, A61K9/00(2006.01)i, A61K47/34(2006.01)i

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C08G77/00-77/62, C08G81/00-85/00, C08L1/00-101/16, C09D1/00-201/10,  
C09J1/00-201/10, A61K9/00-9/72, A61K47/00-47/48, B01F17/00-17/56,  
C09K19/00-19/60

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2011
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2011	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2011

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CA/REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	Bernd Luhmann, Heino Finkelmann, Gunther Rehage, Phase behavior and structure of polymer surfactants in aqueous solution. The occurrence of lyotropic nematic phases, Makromolekulare Chemie, Vol.186, No.5, 1985, p.1059-1073	1-9, 11 9-11
X Y	Helmut Loth, Ulrich Foltin, Methoxy-polyethoxy side-chain silastomers as materials controlling drug delivery by diffusion flux, Journal of Controlled Release, Vol.54, No.3, 1998, p.273-282	1-10 9-11
X Y	JP 5-32736 A (Canon Inc.), 09 February 1993 (09.02.1993), claims; paragraphs [0087] to [0146]; examples 13 to 15 & US 5447655 A & EP 464728 A2	1-8, 11 9-11

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:

“A” document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

“E” earlier application or patent but published on or after the international filing date

“L” document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

“O” document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

“P” document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

“T” later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

“X” document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

“Y” document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

“&” document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
09 August, 2011 (09.08.11)

Date of mailing of the international search report  
30 August, 2011 (30.08.11)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2011/060748

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	JP 4-19903 A (National Science Council), 23 January 1992 (23.01.1992), claims; examples & US 5091274 A	1-8, 11 9-11
X Y	Guo-Ping Chang-Chien, Terminally carboxyl oligo(ethylene oxide) monomethyl ethers- substituted side chain liquid crystalline polysiloxane polymer as stationary phase in capillary gas chromatography for the separation of polynuclear aromatic hydrocarbons, Journal of Chromatography A, Vol.808, No.(1+2), 1998, p.201-209	1-8, 11 9-11
X Y	WO 1999/25788 A2 (FINKELMANN, Heino), 27 May 1999 (27.05.1999), Patentanspruche, Beispiel-1 & DE 19750628 A1	1-8 9-11
A	JP 7-109455 A (Asahi Chemical Industry Co., Ltd.), 25 April 1995 (25.04.1995), claims (Family: none)	1-11
A	JP 2004-513137 A (L'Oreal), 30 April 2004 (30.04.2004), claims & US 2003/0017182 A1 & EP 1250117 A & WO 2002/038112 A1	1-11
A	JP 2002-11338 A (Lion Corp.), 15 January 2002 (15.01.2002), claims (Family: none)	1-11

<Subject of search >

The essential requirement for the inventions relating to a "compound" (claims 1-8) and the inventions relating to applied techniques using the "compound" (claims 9-11) of the present application is a matter that the properties that the "compound" exhibits are the specific properties defined in claim 1 or claim 2.

Meanwhile, the "compounds" which are disclosed particularly in the description of the present application as the examples of the compound capable of exhibiting the properties are only "compounds" each of which necessarily has the following three atomic groups (chains or groups):

- (1) a polysiloxane chain for exhibiting hydrophobicity;
- (2) a polyoxyethylene chain for exhibiting hydrophilicity; and
- (3) a mesogenic group for exhibiting liquid crystallinity.

It is common knowledge that the properties exhibited by "compounds" are different from each other when the "compounds" have different structures. Therefore, it is surely considered that it is unknown whether or not, when "compounds" each having the atomic groups (1), (2) and (3) exhibit a specific property, "compounds" having quite different structures also exhibit the specific property. Consequently, it cannot be considered that, only because the "compounds" each having the atomic groups (1), (2) and (3) are disclosed particularly as examples of the compound exhibiting the properties defined in claim 1 or 2, "compounds" having another structures are also disclosed as the examples.

Thus, claims 1-11, of which the scope of the inventive subject matter are not limited to the "compounds" each having the atomic groups (1), (2) and (3), claim a patent beyond the scope disclosed in the description of the present application. Consequently, it cannot be considered that the inventions described in claims 1-11 are described in the description of the present application.

The search was carried out on the "compounds" each having the atomic groups (1), (2) and (3).

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl. C08G77/46(2006.01)i, C09D183/12(2006.01)i, C09J183/12(2006.01)i, C09K19/40(2006.01)i, A61K9/00(2006.01)i, A61K47/34(2006.01)i

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl. C08G77/00-77/62, C08G81/00-85/00, C08L1/00-101/16, C09D1/00-201/10, C09J1/00-201/10, A61K9/00-9/72, A61K47/00-47/48, B01F17/00-17/56, C09K19/00-19/60

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2011年
日本国実用新案登録公報	1996-2011年
日本国登録実用新案公報	1994-2011年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CA/REGISTRY (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
X Y	Bernd Luhmann, Heino Finkelmann, Gunther Rehage, Phase behavior and structure of polymer surfactants in aqueous solution. The occurrence of lyotropic nematic phases, Makromolekulare Chemie, Vol.186, No.5, 1985, p.1059-1073	1-9, 11 9-11
X Y	Helmut Loth, Ulrich Foltin, Methoxy-polyethoxy side-chain silastomers as materials controlling drug delivery by diffusion flux, Journal of Controlled Release, Vol.54, No.3, 1998, p.273-282	1-10 9-11

C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

\* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの  
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)  
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献  
「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

09.08.2011

国際調査報告の発送日

30.08.2011

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)  
郵便番号100-8915  
東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

前田 孝泰

4 J

9 4 5 6

電話番号 03-3581-1101 内線 3457

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
X Y	JP 5-32736 A (キヤノン株式会社) 1993. 02. 09, 特許請求の範囲, 【0087】 ~ 【0146】, 実施例 13~15 & US 5447655 A & EP 464728 A2	1-8, 11 9-11
X Y	JP 4-19903 A (ナショナル サイエンス カウンシル) 1992. 01. 23, 特許請求の範囲, [実施例] & US 5091274 A	1-8, 11 9-11
X Y	Guo-Ping Chang-Chien, Terminally carboxyl oligo(ethylene oxide) monomethyl ethers- substituted side chain liquid crystalline polysiloxane polymer as stationary phase in capillary gas chromatography for the separation of polynuclear aromatic hydrocarbons, Journal of Chromatography A, Vol. 808, No. (1+2), 1998, p. 201- 209	1-8, 11 9-11
X Y	WO 1999/25788 A2 (FINKELMANN, Heino) 1999. 05. 27, Patentanspruche, Beispiel-1 & DE 19750628 A1	1-8 9-11
A	JP 7-109455 A (旭化成工業株式会社) 1995. 04. 25, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-11
A	JP 2004-513137 A (ロレアル) 2004. 04. 30, 特許請求の範囲 & US 2003/0017182 A1 & EP 1250117 A & WO 2002/038112 A1	1-11
A	JP 2002-11338 A (ライオン株式会社) 2002. 01. 15, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-11

<調査の対象について>

本願の、「化合物」に関する発明(請求項1-8)、及び、当該「化合物」を使用した応用技術に関する発明(請求項9-11)は、その「化合物」が発現する物性が、請求項1又は請求項2に規定する特定の性状である点を必須要件とするものである。

これに対し、本願明細書中において、その特定の性状を発現するものとして具体的に開示している「化合物」とは、

- (1)疎水性発現のための、ポリシロキサン連鎖
- (2)親水性発現のための、ポリオキシエチレン連鎖
- (3)液晶性発現のための、メソゲン基

という、三つの原子団(連鎖や基)を必ず有する「化合物」に限られている。

「化合物」において、構造が異なれば、その「化合物」が発現する物性も異なるのが常識であるから、上記(1), (2), (3)を有する「化合物」が、ある特定の性状を示したときに、全く別の構造を有する「化合物」についても、同じ性状を発現するかどうかは不明であると言わざるを得ない。したがって、請求項1, 2規定の性状を発現する「化合物」として、上記(1), (2), (3)を有する「化合物」を具体的に開示しているからと言って、他の構造の「化合物」についても同時に開示しているということにはならない。

そうすると、その発明の対象範囲が上記(1), (2), (3)を有する「化合物」とどまらない請求項1-11は、本願明細書において開示する範囲を超えて特許を請求するものであり、よって、当該請求項1-11に係る発明が本願明細書に記載したものであると言うことはできない。

なお、調査は、上記(1), (2), (3)を有する「化合物」について行った。