科学研究費助成事業

研究成果報告書

科研費

平成 27 年 5月 12 日現在

機関番号: 11301
研究種目: 挑戦的萌芽研究
研究期間: 2013~2014
課題番号: 2 5 6 2 0 1 5 6
研究課題名(和文)水素結合性カラムナー構造を利用した有機強電体薄膜の創成
研究課題名(英文)Organic Ferroelectric Films using Hydrogen-Bonding Columnar Structure
研究代表者
芥川 智行 (AKUTAGAWA. Tomovuki)
東北大学・多元物質科学研究所・教授
研究者番号:60271631
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 1,900,000円

研究成果の概要(和文):ディスコチックカラムナー液晶性のアルキルアミド置換ベンゼン誘導体に着目し、有機強誘 電体の作製のための設計指針の提出を試みた。カラム内の分子間アミド水素結合の反転は、分極反転による強誘電性を 発現させる。導入する置換基の数と位置に応じて、強誘電体ヒステリシスループの出現が影響された。有機強誘電体薄 膜は、次世代有機メモリー素子の実現に必要不可欠と考えられ、本研究成果はその実現のための重要な分子設計指針を 提出した。

研究成果の概要(英文): Designing strategy of organic ferroelectrics has been examined in alkylamide-substituted benzene derivatives with discotic liquid crystalline property. The inversion of intermolecular amide-type hydrogen-bonding interaction within the column resulted in the dipole inversion and ferroelectricity. The ferroelectric hystereces behavior was affected by the molecular designs of number and position of introducing substituents on benzene core. The organic thin film ferroelectrics should be one of the essential molecular memory device, and one of the important designing strategy has been obtained from this project.

研究分野: 機能物性化学

キーワード: ディスコチック液晶 水素結合 分子反転 強誘電体 ヒステリシス アルキルアミド ベンゼン誘導 体 分極反転

1. 研究開始当初の背景

Pb(Zr, Ti)O₃ (PZT)に代表されるペロブスカ イト構造を有する無機の強誘電体薄膜材料 は、低消費電力の不揮発性強誘電体メモリー (FRAM, 富士通)や発信器・薄型スピーカ ー・高感度センサーなどの圧電材料として応 用されている。一方、PZT では、鉛の毒性・ 素子のフレキシビリティ・薄膜作製のコスト (スパッタ法) などの問題点が指摘されてい る。有機材料を用いたウエット法による強誘 電体や圧電体薄膜の作製は、上記の問題点を 解決できると期待されるが、薄膜化が可能な 有機強誘電体材料は、ポリフッ化ビニリデン (PVDF)のみであり、有機材料が有する高いポ テンシャルを十分に引き出すには至ってい ない。有機材料の分子構造および分子集合体 構造の多様性を考えると、材料探索に関する 基礎研究が不十分である。以上の背景から、 ウエット法による薄膜化を可能とする有機 強誘電体材料の開発を提案する。

2. 研究の目的

ディスコチックカラムナー液晶性を示すア ルキルアミド(-CONHR)置換ベンゼン誘導体 に着目し、分子間アミド結合の分極反転を強 誘電性発現の基本原理とした物質開発を展 開する。分子間アミド結合(-N-H~O=C-)と芳 香族化合物のπスタックの競合は、分極した 水素結合性カラムナー構造を誘起し、カラム 内のアミド結合の反転は、分極反転を伴う強 誘電体物性を出現させる。これらのベンゼン 誘電体が形成するディスコチックカラムナ 一液晶相を利用した分極カラムナー構造の 基板上での配向を実現し、分子レベルでの強 誘電体カラム配列を実現する。分極状態の長 期保持が可能な固体状態における強誘電体 メモリー薄膜を研究対象とする。



図 1 分子間アミド結合の反転を利用した有機強誘電体薄膜の作製。アミド結合の反転は、 π スタックにより形成したカラムナー構造 内の分極反転を実現し、電場-分極ヒステリ シスを有する強誘電体を形成する (P_s と E_c は、自発分極と抗電場)。ディスコチックカ ラムナー相を冷却させて形成させた固体薄 膜は、基板上で強誘電体カラムの規則配列を 実現し、分子サイズの強誘電体メモリーの作 製を可能とする。

目標①:-CONHR 基の本数と置換位置の制御 から、多彩な有機強誘電体薄膜材料を開発。 目標②:カラムナー液晶相を経由させた基板 上での分子配向制御と強誘電体物性の評価。 目標③:カラムナー構造の形成と関連した強 誘電性ナノファイバーやフラクタル構造の 形成。

研究の方法

東北大学多元物質科学研究所内における 研究実施体制を説明する。研究代表者(芥川) は、研究総括・薄膜評価と電場-分極ヒステ リシス測定システムを構築する。有機合成化 学を専門とする武田貴志助教は、佐藤匡裕 (MC1)と分子設計および物質合成に関する 研究を実施する。また、錯体物性化学を専門 とする星野哲久助教は、宍戸勇太と強誘電体 物性の評価を実施する。以上の実施体制の元、 多彩なアルキルアミド置換ベンゼン誘導体 の分子設計と合成をもとに、その相転移挙 動・ウエット法による薄膜構造の作製・強誘 電体物性の評価を試みる。

【分子設計と合成】ベンゼン骨格への多彩な パターンのアルキルアミド基の導入は、対応 するベンゼンカルボン酸クロライドとアル キルアミンの縮合反応により実施する。アル キルアミド基の数と導入位置をパラメータ ーとした多彩な分子設計から(図2のR2-B から R6-B)、カラムナー液晶相の形成とカラ ム内の分極反転を可能とする分子間水素結 合を設計する。これら誘導体の多くは、松永 義夫博士(北大名誉教授)により合成され、 液晶性に関する評価が報告されている。研究 代表者である芥川は、松永教授の研究室で大 学院生としてこれらの誘導体の合成と液晶 性評価に従事した経緯がある。アルキル鎖 長・導入位置およびその本数は、ディスコチ ックカラムナー相の出現と関係する。残念な がら、これら誘導体の強誘電体物性に関して は検討が行われていない。最近、R3-B誘導体 の液晶状態における強誘電性が R. P. Sijbesma らにより報告された(JACS, 2010, 132, 6892)。 本研究では、全ての可能なアルキルアミド置 換ベンゼン誘導体に関して、その固体薄膜状 態における強誘電物性と分子構造の相関を 検証する。

【相転移挙動と液晶性】R4-B 誘導体である 1,2,4,5-tetrakis (tetradecyl)pyromellitamide (化 合物 1)を合成し、その相転移挙動に関する予 備検討を行った。化合物 1 の DSC と偏光顕微 鏡観測から、320 K 付近の固相一固相転移、 370 K 付近の固相一液晶 (ディスコチックカ ラムナー相: D_c相) 転移が観測された(図 2)。 この種の誘導体の特徴として、多様な固相一 固相転移の出現が挙げられる。本研究で合成 する全ての誘導体に関して、固相-固相転移 と D_c相の出現に関する検討を試みる。



図 2 アルキルアミド置換ベンゼン誘導 体(R2-B から R6-B)。多様なパターンの 置換基導入が可能である。

【強誘電体物性】化合物1の強誘電物性に関 する重要な知見を得ている。化合物1のT = 300 Kにおける電場-分極曲線を、液晶評価 セルを用いて行った(ITO 電極、電極面積~ 0.025 cm²、電極スペース~5 µm)。化合物1を 液晶状態まで加熱後、液晶評価用セルに導入 し、室温まで冷却する事で固体薄膜を作製し た。これを用いて電場-分極曲線を測定した ところ、±100 Vの電圧掃印に対して強誘電 体に特徴的なヒステリシスを示した。以上の 結果は、液晶状態ではなく、固体薄膜状態で 強誘電性が出現している事に対応する。以上 の知見から、図2に分子構造を示す各種誘導 体に関して、強誘電体物性と分子構造の相関 を検討する。

【強誘電性と分子構造の検討】強誘電性は、 水素結合性カラム内における分子間アミド 結合の反転から実現している。アルキルアミ ド基の本数が多いと、その残留分極の値は大 きくなり、抗電場も大きくなると予測される。 導入するアルキルアミド基の本数を設計パ ラメーターとして、強誘電体物性の重要な設 計パラメーターである残留分極と抗電場に 関する検討を実施し、強誘電体薄膜の分子設 計に関する指針を得る。

【薄膜構造の作製と評価】化合物1が形成す る薄膜構造に関して、興味深い知見を得てい る。1の希薄トルエン溶液をスピンコート法 で成膜すると、ナノファイバーネットワーク 構造が形成する。ネットワーク密度は制御可 能で、高さは~2 nm 程度である(二分子膜相 当)。また、1の高濃度溶液からは、SEM 画 像のサイズに依存しないファイバーネット ワークを形成し、フラクタル構造を推測させ る複雑な組織構造である。ナノファイバーの 方向は、分子間アミド結合が形成するカラム 方向と一致し、強誘電体の分極方向に対応す る。多彩な誘導体が形成する特異な分子集合 体ナノ構造と強誘電体物性に関する検討を 行う。

4. 研究成果

【2013年度】水素結合性の芳香族アミド化合 物は、分子間水素結合により特徴的な分子集 合体ナノ構造を形成することが知られてい る。特に、ベンゼン環の1.3.5位にアミド基 を持つ1,3,5-benzenetricarboxamide (R3-B)では、 分子間水素結合によるナノファイバー形成 に関する報告が多数行われている。また、長 鎖アルキル鎖を導入した液晶性のベンゼン トリアミド誘導体は、分子間水素結合の反転 に伴う分極反転を示し、強誘電体的な挙動を 示すことが知られている。我々は、ベンゼン 環の1,2,4,5位に長鎖アルキルアミド基を導 入した新規化合物 Tetra(tetradecyl) pyromellitamide (**R4-B**)に着目し、オルガノゲ ルの形成や基板上における集積ナノ構造の 形成について検討した(図4)。さらに、R4-B の相転移挙動と誘電物性に関する評価も試 みた。

R4-Bは、ピロメリット酸を出発原料とし PCl₅を用いた酸クロライドへの変換後、テト ラデシルアミンによる縮合反応から合成し た。**R4-B**を様々な溶媒に溶解させ、そのゲ ル化挙動を検討した。また、**R4-B**の希薄ト ルエン溶液をマイカ基板上にスピンコート し、基板上に集積化ナノ構造を形成させ、そ の AFM 観察を行った。さらに、**R4-B**の高濃 度溶液を HOPG 基板上にキャストし、キセロ ゲル状態における集積化構造を SEM 観察し た。



図)。

R4-B は、トルエン・ベンゼン・ヘキサン などの非極性溶媒中で透明なオルガノゲル を形成した(図3上)。トルエンを溶媒とし た場合のゾルーゲル転移温度(T_{Gel})の逆数 と濃度の対数($\log c$)をプロットすると、直 線関係が得られた(図3下)。 $\log c = \Delta H^0$ / 2.303 RT_{Gel} + const より、ゲル化の会合エンタ ルピーを算出した所、 ΔH^0 = -47.9 kJ/mol と見 積もられ、これは典型的な水素結合エネルギー(15 kJ / mol)の約3倍であった。

低分子化合物のオルガノゲル形成は、ナノ ファイバー形成と密接に関係する事から、 **R4-B**のトルエン溶液(0.1 mg / mL)を用いて、 スピンコーターの回転数を変化させて、マイ カ基板上にスピンコート膜を作製した。結果、 2次元的な網目状ネットワークナノファイ バーの形成が観測された。ナノファイバーの 形態は、スピンコーターの回転数に依存して 変化し、2000 rpm では 5×150×1000 nm³サイ ズのナノファイバーから成るクモの巣状ネ ットワーク構造が観測された(図4a)。一方、 高濃度の R4-B のトルエン溶液(1 mg / mL) を用いて、HOPG 基板上に作製したキセロゲ ルの SEM 観察から、メソスケールの三次元 網目状ネットワークの形成が観測された(図 4b)。ファイバー状ナノ構造の形成は、**R4-B** 分子の分子間アミド水素結合と長鎖アルキ ル基の疎水性相互作用の両者が駆動力とな った集積化であると考えられる。水素結合性 ナノファイバーの3次元ネットワーク構造 は、オルガノゲルの安定化に大きく寄与して いる。





図 4. **R4-B** のトルエン溶液から 作製したキャスト膜。a) マイカ基 板上に作製したナノファイバーネ ットワークの AFM 画像。b) HOPG 基板上に作製した高次集積化構造 の SEM 画像。

R4-BのDSCと偏光顕微鏡を用いた相転移 挙動の評価から、~370Kで結晶相から秩序の 高いディスコチックヘキサゴナルカラムナ 一相への転移が確認された。

【2014 年度】

化合物 **R2-B** ~ **R6-B** の DSC および PXRD 測定から、いずれの化合物も 299~331 K の 温度域で固体から液晶相に転移する事が確 認された。液晶相は、いずれも Colh 相であった。化合物 R2-B では、Colh 相への転移が確認されない事から、Colh 相の安定化には三本以上のアルキルアミド鎖の存在が必要と考えられる。化合物 R2-B ~ R6-B の薄膜状態における *P-E* 曲線の測定では、R2-B およびR3-B で抗電場を有するヒステリシスループが出現した(図 5)。一方、化合物 R2-B ~ R6-B では、ヒステリシスの出現は観測されない事から、強誘電性は出現しないと考えられる。



図 5. **R2-B** と **R3-B** の電場-分極ヒステリシス 曲線 (200 V_p, 1 Hz)

芳香族アルキルアミド化合物の側鎖の増 加は、分子間水素結合を増加させ、非極性溶 媒中でのオルガノゲル化能やナノネットワ ーク構造の形成を促進させる。一方、隣接す るアルキルアミド基の存在は、カラムナー構 造内の分子間水素結合の反転障壁となり、強 誘電性の発現を阻害すると考えられる。

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計15件)

- Manami Endo, Yuta Nakane, Kiyonori Takahashi, Norihisa Hoshino, Takashi Takeda, Shin-ichiro Noro, Takayoshi Nakamura, and Tomoyuki Akutagawa*, Mesophases and Ionic Conductivities of Simple Organic Salts of M(*m*-Iodobenzoate) (M = Li⁺, Na⁺, K⁺, Rb⁺, and Cs⁺), J. Phys. Chem. B. 查読有, **119**, 1768-1777 (2015). **DOI:** 10.1021/jp5112026.
- ② Yuta Shishido, Hayato Anetai, Takashi Takeda, Norihisa Hoshino, Shin-ichiro Noro, Takayoshi Nakamura, Tomoyuki Akutagawa*, Molecular Assembly and Ferroelectric Response of Benzenecarboxamides Bearing Multiple –CONHC14H29 Chains, J. Phys. Chem. C. 查 読 有, 118, 21204-21214 (2014). dx.doi.org/10.1021/jp506035h
- ③ Takayuki Kobayashi, Yuta Nakane, Takashi Takeda, Norihisa Hoshino, Hidetoshi Kawai,

Tomoyuki Akutagawa,^{*} Crystal Structures and Redox Responses Coupled with Ion Recognition of *p*-Benzoquinone- and Hydroquinone-Fused [18]crown-6, *Chem. Asian. J.* 查読有, **10**, 390-396 (2015). DOI: 10.1002/asia.201403262.

〔学会発表〕(計35件)

- 芥川智行、分子間水素結合ダイナミクス を利用した液晶性強誘電体の設計、第1 回資源研フォーラム、東京工業大学 (2014.10.21-22)
- ② Tomoyuki Akutagawa and Manami Endo, Ionic Conducting Mesophase of Simple Organic Salts of M⁺(*m*-Iodobenzoate), International Conference in Applied Chemistry, Fiji National University, Suba, Fiji (2014. 3. 5-7).
- ③ Tomoyuki Akutagawa, Long- and Short-Range Dynamic Molecular System and its Physical Responses, International Symposium on Complex Chemical Systems, Towards artificial life II, Glasgow U.K. (2013. 5. 30-31).

〔図書〕(計 1件)

 ①芥川智行、「ゲルの安定化と機能性付与・ 次世代への応用開発」、第2章11節、"
低分子系有機ドナーを用いたオルガノゲル 化剤の開発"、技術情報協会、p.154 (2013).

```
〔産業財産権〕
```

○出願状況(計 0件)

名称:

発明者: 権利者: 種類: 番号: 出願年月日: 国内外の別:

○取得状況(計 0件)

名称: 発明者: 権類者: 番号: 日日: 国内外の別:

〔その他〕 ホームページ等 <u>http://www.tagen.tohoku.ac.jp/labo/akutagawa/H</u> <u>omepage2010/index-j.html</u> (1)研究代表者
芥川 智行(AKUTAGAWA, Tomoyuki)
東北大学・多元物質科学研究所・教授
研究者番号:60271631

)

)

(2)研究分担者

(

研究者番号:

(3)連携研究者

(

研究者番号:

6. 研究組織