フルカラー固体円偏光発光を可能とする有機色素群の合成と評価 Synthesis and Analysis of Organic Compounds for Developing Full-color Solid-state CPL dyes

岡山大学大学院自然科学研究科応用化学専攻 講師 高石 和人

Graduate School of Natural Science and Technology, Okayama University, Kazuto Takaishi

要旨

光学活性 (*R*)-ナフトジオキセピン二量体、(*R*,*R*,*R*)-四量体、(*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-八量体およびその立体異性体を合成した。X 線結晶構造解析や量子化学計算により、(*R*,*R*,*R*)-四量体と(*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-八量体は、螺旋構造を形成していることが示された。(*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-八量体は、溶液状態と固体状態において強い蛍光 (FL) 強度と円偏光発光特性 (CPL) を示した。1,4-ジオキサン溶液の蛍光量子収率 (Φ_{FL}) は 0.90、発光の異方性因子 (g_{lum}) は +2.2×10⁻³ であり、固体の Φ_{FL} は 0.22、 g_{lum} は +7.0×10⁻³ であった。

1. はじめに

円偏光発光性 (CPL) を持つ色素は次世代のデ ィスプレイ、メモリー、バイオイメージングへ の応用が期待されており、CPL 特性を持つ有 機螺旋ポリマーや超分子がいくつか報告されて いる。¹近年では CPL 特性を持つ小分子の研究 が盛んであり、ヘリセン、シクロファン、ビナ フチル化合物を中心に研究が進められている。 ²しかしその報告例は限られており、新しくか つ優れた CPL 色素の開発が待たれている。

一方で 1,1'-ビナフチル化合物のうち、ジナ フトジオキセピン類は独特な光学特性を示すた め、広く注目を集めている。我々は以前に (*R*)-ナフトジオキセピン二量体 1、(*R*,*S*,*R*)-四量体 2、 (*R*,*S*,*R*,*S*,*R*,*S*,*R*)-八量体 3 を合成し、これらが強 い蛍光性を有することを見出していた (Figure 1, 2a)。³

今回、ナフトジオキセピン四量体と八量体の 立体異性体 (Figure 1, 2a) を合成し光学特性を 評価した。その結果、軸の立体配置を *R* に揃 えることで、CPL 特性を付与させることがで きたので以下報告する。





2. 実験方法

まず、量子化学計算により 4 種類の八量体 の 立 体 異 性 体 ((*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3, (*R*,*R*,*R*,*S*,*R*,*R*,*R*)-3, (*R*,*S*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3, (*R*,*S*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3, (*R*,*S*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3) の安定構造を求めた。次にこれらの八量 体と (*R*,*R*,*R*)-2 を (*R*)-BINOL から逐次的に合成 した。そして各種機器測定により溶液の光学特 性 (UV-Vis, CD, FL, CPL) を調査した。(*R*,*R*,*R*)-2 は単結晶が得られたため、X 線結晶構造解析 を行った。

3. 実験結果

3.1 **3**の安定構造計算

量子化学計算(B3LYP/6-31G(d,p))により八量 体の4種の立体異性体の安定構造を求めた (Figure 2b)。その結果、立体配置の違いによっ て全体の構造に大きな差が見られた。いずれの



(R,R,R,R,R,R,R)-3 (R,R,R,S,R,R,R)-3 (R,S,R,R,R,S,R)-3 (R,S,R,S,R,S,R)-3 (b)



Figure 2. (a) Chemical structures of stereoisomers **3**. (b) Top and side views of optimized structures of stereoisomers **3**. DFT calculations were carried out at the B3LYP/6-31G(d,p) level. The terminal benzyloxy groups are replaced by hydrogen atoms.

立体異性体も隣り合うナフタレン環が成す二面 角 (C2-C1-C1'-C2') は約 49° であった。分子の 歪みエネルギーの指標となる生成熱の値は立体 異性体間で大きな差は見られなかったものの、 (*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3 が最も安定であり、 (*R*,*S*,*R*,*S*,*R*,*S*,*R*)-3 が最も不安定であった (Δ*E* = 1.1 kcal/mol)。汎関数や基底関数を変えても安 定度の傾向は同様であった。(*R*,*S*,*R*,*S*,*R*,*S*,*R*)-3 の軸は弧を描くように配列しており、歪みが蓄 積されていると考えられた。さらにナフタレン 環は波打った構造を形成しており、メソ体に類 似していた。一方で (*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3 の軸は 一直線状に並んでおり、ナフタレン環は螺旋構 造を形成していた。

3.2 1-3 の合成

(R)-BINOL を原料とし、逐次合成法により 1-3 を合成した。一例として (R,R,R)-2 と (R,R,R,R,R,R,R,R)-3 の合成法をそれぞれ Scheme 1,2に示す。

立体配置は、化合物 10 からテトラフェニル ポルフィリン亜鉛錯体導入体を調製し、励起子 キラリティー法により決定した。^{4,5}

合成した 1-3 は光照射、熱、一般的な酸・ 塩基によって分解せず、室温・空気中で安定な 化合物であった。

Scheme 1. Synthesis of (R,R,R)-2.







3.3 (*R*, *R*, *R*)-2 の結晶構造

(*R*,*R*,*R*)-2 は単結晶が得られたため、X 線結 晶構造解析を行った (Figure 3)。ナフタレン環 の二面角は 47–49°であり、Figure 2 に示した (*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3 を半分にした構造とほぼ同一 であった。



Figure 3. X-ray crystal structure of (R,R,R)-2 (the solvent molecules are omitted for clarity).

3.4 1-3 の光学特性

1-3の 1,4-ジオキサン溶液の光学特性 (UV-Vis, CD, FL, CPL) を評価した (Figure 4)。UV-Vis スペクトルは、ナフタレン環の数が増える につれて吸収端 (350–400 nm) が顕著に深色シ フトした (Figure 4b)。これは隣り合うナフタレ ン環同士が部分的に共役していることを示して いる。立体異性体間では大きな差違はなかった。 CD スペクトルは *R* の軸の数が多くなるほど 強度が増大した (Figure 4a)。FL スペクトルは 二量体より四、八量体が長波長側に発光を示し た (Figure 4d)。四量体と八量体では大きな差は 見られなかった。これは分子の剛直性の差異に よるものであると考えている。 $\Phi_{\rm E}$ は 0.44 以 上の大きな値を示し、(*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*B*,*3* が最大



Figure 4. (a) CD, (b) UV-Vis, (c) CPL, and (d) FL spectra of **1-3** in 1,4-dioxane. Conditions: 1.0×10^{-5} M for **1**, 5.0×10^{-6} M for **2**, 2.5×10^{-6} M for **3**, 20 °C, light path length = 10 mm, $\lambda_{ex} = 310$ nm for **1**, 330 nm for **2** and **3**.

値 0.90 を示した。CPL 強度は R の軸の数が多 くなるほど顕著に増大した (R,R,R,R,R,R,R,R)-3 が最大の g_{lum} を示し、+2.2 × 10⁻³ であった。 次に (R,R,R)-2 の g_{lum} が大きく、+1.6 × 10⁻³ で あった。(R,R,R,R,R,R,R)-3 について溶媒 (CH₂Cl₂, CH₃CN, EtOAc, DMF, toluene) と温度 (20–80 °C)を変えて FL と CPL スペクトルを測 定した。その結果、差は生じず、発光特性は溶 媒や温度に依存にしないことが示された。

最後に (*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*,*R*)-3 の固体状態での FL と CPL を調査した。発光波長は溶液のものと おおよそ同じであった。固体の Φ_{FL} は 0.22、 g_{lum} は +7.0 × 10⁻³ であり、有機化合物として は大きな値を示した。

4. まとめ

謝辞

本研究をご支援くださいました公益財団法人 京都技術科学センターに深く感謝申し上げます。 本研究は岡山大学大学院自然科学研究科応用化 学専攻合成有機化学研究室で行ったものです。 本研究室の依馬正教授、前田千尋助教、学生の 皆様にお礼申し上げます。また、X 線結晶構 造解析を施行していただきました岡山大学自然 生命科学研究支援センターの太田弘道助教に感 謝申し上げます。

参考文献

 E. Yashima, N. Ousaka, D. Taura, K. Shimomu ra, T. Ikai, K. Maeda, *Chem. Rev.*, **116**, 13752– 13990 (2016).

- H. Maeda, Y. Bando, Pure Appl. Chem., 85, 1967–1978 (2013).
- K. Takaishi, M. Kawamoto, K. Tsubaki, Org. Lett., 12, 1832–1835 (2010).
- N. Harada, K. Nakanishi, Acc. Chem. Res., 5, 257–263 (1972).
- S. Matile, N. Berova, K. Nakanishi, S. Novko va, I. Philipova, B. Blagoev, *J. Am. Chem. Soc.*, 117, 7021–7022 (1995).

研究成果発表

- Kazuto Takaishi, Takahiro Yamamoto, Kyohei Hayashi, Chihiro Maeda, Tadashi Ema, Molecular Chirality Asia 2016, PB-51.
- 高石和人、山本崇博、前田千尋、依馬正、 第 14 回ホスト・ゲスト化学シンポジウム、 1A-04.
- 3) 高石和人、山本崇博、林京平、井澤拓己、 前田千尋、依馬正、第 27 回基礎有機化学討 論会、1P011.
- 高石和人、2016年日本化学会中国四国支部 大会、2J04.
- 5) 高石和人、樋出早紀子、山本崇博、井澤拓 己、前田千尋、依馬正、日本化学会第 97 春 季年会、07A1.