# 酵素をモデルとする有機触媒の開発(1)

-- Upper rim に ABCD 置換基配列を有するキラルカリックス[4]アレーンの合成--

## 1. 緒言

近年の化学技術の進歩に伴い,目的とする光 学活性物質を得るための手段として触媒的不斉 合成法が活発に研究され,さまざまなプロセス が開発されてきた.その不斉合成に用いられる 触媒は,金属錯体触媒が最も一般的である.金 属錯体触媒は反応性に富んでいるが,環境への 負荷,医薬品合成における使用の制約などの課 題を抱えている.そのため,金属を全く含まな い有機触媒が見直され,注目されるようになっ てきた.

一方,超分子化学の分野で注目されているカ リックス[4]アレーンは,包接化合物特有の疎 水性空孔を有しているため,これを母体として さまざまな機能性分子の創製が試みられている. カリックス[4]アレーンは疎水性空孔を持って いることに加えて,コンホメーションの制御が 可能で,さらに化学修飾が容易であるため Upper rim や Lower rim に多種多様な置換基を 導入することが可能である.したがって,Upper rim に異なる置換基を非対称に導入すれば,置 換基配列で面不斉を発現し,さらに疎水性空孔 を反応場として活用することができればキラル 有機触媒としての応用が期待でき,酵素モデル 化合物となりうる.

当研究室では,以前にこれらの特性を活かし たキラルカリックス[4]アレーンの合成,光学 分割に成功し,不斉反応への応用を試みている <sup>1</sup>.しかし,収率は良好なものの鏡像体過剰率 日大生産工 (院)○村田 俊一 日大生産工 清水 正一・佐々木 保之

が低く,満足できるエナンチオ選択性が得られ なかった.これは,母体であるカリックス[4] アレーンとその Upper rim に置換された第3級 アミノ基との間にあるメチレン鎖の回転により, 反応場が固定されないことに原因があると推察 している.

これらの知見を踏まえ、本研究では反応場を 固定するため、第三級アミノ基の窒素原子を Upper rim に直接結合させ、さらにもう一種嵩 高い置換基を Upper rim に導入した構造のキラ ルカリックス[4]アレーン 1a\*-b\*をデザインし た(FIGURE 1). 最終的には、光学分割して不 斉反応の触媒として用いることにより、不斉認 識能の評価を行うが、今回はこれまでに試みた 1a\*-b\*の合成についての経過を報告する.



FIGURE 1. Structures of Chiral Calix[4]arenes.

### 2. 実験

既住の文献を参考にして,SCHEME 1 に示 した経路で,合成を行った.モノプロピル化(2), モノブロモ化(3),モノプロピル化(4),ボロン 酸誘導体化・Suzuki-Miyaura クロスカップリン

Development of a New Class of Organocatalysts as Enzyme Models –Synthesis of Inherently Chiral Calix[4]arenes with ABCD Substituion Patterns on the Upper rim–

Shun-ichi MURATA, Shoichi SHIMIZU and Yasuyuki SASAKI

SCHEME 1<sup>a</sup>



<sup>*a*</sup> Reagents and conditions: (a) PrI, DMF, NaH, rt; (b) NBS, MEK, rt; (c) PrBr, DMF, NaH, rt; (d) *n*-BuLi, THF,  $B(OCH_3)_3$ , -78 °C, 1N HCI; (e)  $(C_8H_9)$ I,  $[Pd(P(C_6H_5)_3)_4]$ , benzene, 2M Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>aq, reflux; (f) Me<sub>3</sub>SiI, CHCl<sub>3</sub>, 0 °C; (g) Br<sub>2</sub>, CHCl<sub>3</sub>, -20 °C; (h) HNO<sub>3</sub>, acetic acid, CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, rt.

グ反応(5),脱ベンジル化(6),モノブロモ化 (7a\*-b\*),モノニトロ化<sup>2</sup>を行い,Upper rim に ABCD 型置換基配列を有する目的化合物中間体 である 8a\*-b\*の合成に成功した.

### 3. 結果および考察

当初デザインした合成経路では,金属錯体 触媒を用いて置換アミノ基を1段階でUpper rim に導入する予定であった.しかし,モデル反応 では反応が進行するものの,カリックスアレー ン誘導体では進行しないことが明らかとなった. そこで,モノブロモ化,モノニトロ化を経由す る SCHEME 1 に示す合成経路に変更した.モ ノブロモ化は,-20 °C で臭素1当量の反応条件 で,良好な収率で目的生成物を与えることが明 らかになっており,モノニトロ化は,現在最適 な条件を検討しているところである.8a\*-b\*の <sup>1</sup>H NMR スペクトルのメチレン架橋のシグナル から, cone 構造のほかに, 1,2-alternate あるい は partial cone での存在が認められるが,次 のプロピル化でコンホメーションを制御して, cone に固定する予定である.また,モノブロ モ化体 **7a\*-b\***以降の化合物は,すべてジアス テレオマーが存在する.このジアステレオマー は,フラッシュクロマトグラフィーによる精製 では分離することができなかった.そのため, GPC などによって分離し,ジアステレオマー の構造を確定する必要がある.これは,ニトロ 基をアミノ基へ変換した後に,Upper rim に置 換されている臭素を還元し,その生成物の 'H NMR スペクトルから,アミノ基が 3.5-ジメチ ルフェニル基から見て,distal 位あるいは, proximal 位どちらに導入されているかを判別す ることにより可能となる.

### 参考文献

1) 森山明祐,清水正一,佐々木保之,日本 化学会第 78 回春季年会講演予稿集Ⅱ,2000, 1095(3F6 33).

2) Vanloon, J-D.; Arduini, A.; Coppi, L.; Verboom, W.; Pochini, A.; Ungaro, R.; Harkema, S.; Reinhoudt, D. N. *J. Org. Chem.* **1990**, *55*, 5639–5646.