|          | ヤマシタ マサユキ          |  |  |  |  |
|----------|--------------------|--|--|--|--|
| 氏 名 (本籍) | 山下真之(兵庫県)          |  |  |  |  |
| 学位の種類    | 博士(薬学)             |  |  |  |  |
| 学位記番号    | 論博第 42 号           |  |  |  |  |
| 学位授与年月日  | 平成 28 年 9 月 1 日    |  |  |  |  |
| 学位授与の条件  | 学位規程第4条第2項該当者      |  |  |  |  |
| 学位論文の題名  | 不斉水素化反応のプロセス研究への応用 |  |  |  |  |
| 論文審査委員   | 主 查 教 授 和田 昭盛      |  |  |  |  |
|          | 副 查 教 授 中山 尋量      |  |  |  |  |
|          | 副 查 教 授 小林 典裕      |  |  |  |  |
|          | 副 查 准教授 上田 昌史      |  |  |  |  |
|          |                    |  |  |  |  |

# 論文内容の要旨

緒言

著者は、実験室レベルの小スケール実験に用いられるのみであった触媒的不斉合成反応を医薬品の製造 に適用すべく、1990年代より研究を行ってきた。さらに、医薬品開発においては、その開発段階(創薬、非 臨床試験、臨床試験、申請、承認、販売)ごとに必要とされる量の光学異性体を、高い純度にて迅速に製造 することが求められていることから、体系立てて製造手法を確立することが急務であった。このため著者は、 製造量、純度、コスト、製造スピードの優先度を判断しつつ、レトロシンセシスを基本として基質をデザイ ンし、それらに対して的確な光学異性体の調製法、すなわち光学活性な固定相を利用したカラムクロマトグ ラフィー、ジアステレオマー塩、酵素を用いる光学分割や、触媒的不斉合成反応を適用すること、さらには それぞれの光学異性体の調製法について、最適化のためのスクリーニングを検討することで、目的とする光 学異性体を医薬品の開発段階に合わせて効率的に得るための手法を確立すべく努めてきた。

その結果、適切な基質構造をデザインすることにより、不斉水素化反応が光学活性医薬品の製造に活用で きることを明らかにすることができた。

第1章 (S)-N-[(2-(1,6,7,8-テトラヒドロ-2H-インデノ[5,4-b]フラン-8-イル)エチル]プロピオナミド1の不斉 合成研究<sup>1)</sup>

化合物 1 は睡眠障害治療薬として開発が進められていた選択的メラトニン MT<sub>1</sub>/MT<sub>2</sub> レセプターアゴニ ストであり、3 環性骨格のベンジル位に不斉中心を有する光学異性体である<sup>2)</sup>。光学異性体を効率的に合成 するには、基質のデザインと手法の多様さが重要であることから、化合物 1 を得る手法として、そのレトロ シンセシス解析から、不斉触媒と配位可能な官能基を適切な位置に有する 3 環性または 2 環性エン (アシ ル)アミド、さらには 3 環性アリルアミンを基質とした不斉水素化反応 (Figure 1, Method 1)、酵素またはジ アステレオマー塩法を用いるラセミ体の 1 級アミンの光学分割 (Figure 1, Method 2)<sup>3)</sup>、ならびに、光学活性 な固定相を利用したカラムクロマトグラフィーと SMB (Simulated Moving Bed Chromatography、疑似移動床 法)技術とを組み合わせたラセミ体の化合物 1 の光学分割 (Figure 1, Method 3) を立案した。光学分割法に おいてもスケールアップ検討に値する結果は得られたが、アトムエコノミーに優れ、最も経済的かつ実用的



Figure 1. Retrosynthesis of compound 1.

## i) 3 環性エンアシルアミドに対する不斉水素化反応<sup>1a)</sup>

野依らが開発したジホスフィン配位子 BINAP が登場して以来、強力かつ立体認識能が高い配位子の開発 が続けられている<sup>4)</sup>。著者は、これらの洗練された配位子の中でも*I*-メントールの生産において使用されて いる Ru-BINAP 触媒に着目し、化合物 1 の不斉合成において最も直接的な基質と考えられる 3 環性エン アシルアミド 2a-2e の不斉水素化反応を検討した。しかしながら、収率ならびに立体選択率ともに満足の行 く結果は得られなかった (Table 1)。





<sup>a</sup>Reaction conducted with 10 mol% Ru(OAc)<sub>2</sub>(binap) at 50°C for 6 h under 10 MPa of H<sub>2</sub>. <sup>b</sup>Determined by HPLC analysis with chiral stationary phases. <sup>c</sup>[Et<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>]<sup>+</sup>[Ru<sub>2</sub>Cl<sub>5</sub>(binap)<sub>2</sub>]<sup>-</sup> was used.

Ru-BINAP 触媒を用いる不斉水素化反応においては、基質の不飽和結合と電子供与ヘテロ原子が同時にル テニウム原子に配位して構成される金属錯体を経由して反応が進行すると考えられている<sup>4)</sup>。このメカニズ ムが化合物 2a-2e の不斉水素化反応にも適用できると考え (Figure 2, [A])、3 環性エンカルボキサミド体 (Figure 2, [B])、かさ高いと考えられた基質の Cl' メチレン部位を排除した 2 環性エンアシルアミド体



Figure 2. Hypothesis of coordination structure of substrate and catalyst.

### ii) 3 環性エンカルボキサミド体に対する不斉水素化反応<sup>1a)</sup>

3 環性エンカルボキサミド体 4 の不斉水素化反応を検討したところ、3-オキソブタノンなどの不斉水素化 反応に対して有効な二核錯体である [Et<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>]<sup>+</sup>[Ru<sub>2</sub>Cl<sub>5</sub>(binap)<sub>2</sub>]<sup>-</sup>は 98% ee を与えたものの低収率 (20%) で あった。収率を改善すべく反応温度を 70℃ としたが、効果は見られなかった。一方、Ru(OAc)<sub>2</sub>[(*R*)-binap] を 用いた場合は、立体選択率 96%、収率 86%となった。本反応は高収率かつ立体選択的に進行することが判明 したが、化合物 4 は不斉水素化反応に用いることが可能な溶媒 (メタノール、エタノールなど) に対する溶 解度が低いために、スケールアップ反応には適さないと判断し、精査の対象としなかった (Scheme 1)。



Scheme 1. Asymmetric hydrogenation of carboxamide.

# iii)2 環性エンアシルアミド体に対する不斉水素化反応<sup>1a)</sup>

2 環性エンアシルアミド体 6a-6d<sup>2)</sup> を調製し、不斉水素化反応を検討した。その結果、化合物 6a-6c にお いて不斉水素化反応は速やかに進行し、81 ~ 95%と非常に高い立体選択率ならびに収率 82 ~ 98%で化合 物 7a-7c が得られた (Table 2, Entry 1, 2 and 3)。



Table 2. Asymmetric hydrogenation of allylic acylamines<sup>a</sup>

<sup>a</sup>Reaction conducted with 10 mol% Ru(OAc)<sub>2</sub>(binap) for 6 h under H<sub>2</sub> (9-10 MPa). <sup>b</sup>Determined by HPLC analysis with chiral stationary phases.

当該反応を工業的製造に展開するためには、有効性ならびに堅牢性を実証することが求められる。そこで、

20Lのオートクレーブを用いて 700gスケールにて化合物 6aの不斉水素化反応を行った。 実用性を考慮 して、触媒量を 1 mol%とし、反応速度を保つために反応温度を 70℃ とした。その結果、水素化反応は 1 時 間にて速やかに進行し、93%ee、収率 99% にて目的の化合物 7a を得ることに成功した。化合物 7a はラセ ミ化することなく光学的に純粋な化合物 1 に導くことができたが <sup>2)</sup>、合成経路の長さが課題として残った。

#### iv)3環性アリルアミンに対する不斉水素化反応<sup>1b)</sup>

野依らによって開発された BINAP が 1980 年に登場して以降、様々なジホスフィン配位子が開発され続 けている<sup>44</sup>)。著者は、触媒の構造を大きく変化させることで、かさ高いと考えられる 3 環性骨格を有する 基質においても不斉水素化反応が可能になるのではないかと考え、Josiphos 配位子に着目した。また、3 環 性骨格を有する基質としては、3 環性アリルアミン 8<sup>5)</sup>をデザインした。高い立体選択率ならびに収率にて 化合物 8 の不斉水素化反応が可能となれば誘導体合成が容易となり、非常に有用である。触媒的不斉水素化 反応を検討した結果、0.7 MPa、室温という温和な条件にて反応が進行することを見出した。次に、様々な置 換基を有する Josiphos 配位子をスクリーニングしたところ、置換基 R<sup>1</sup> に 2-Furyl 基を有する配位子 10 が 立体選択率に劇的な改善をもたらし、92%ee を与えた (Scheme 2)。得られた化合物 9 は常法によりアシル 化して容易に化合物 1 に導くことができた。



Scheme 2. Asymmetric hydrogenation of allyamine.

以上、最も実用的な手法として着目していた不斉水素化反応に注力し、2 環性エンアシルアミド体を基質 とする反応において、Ru-BINAP 触媒が有効であることを見出し、大量スケールでの製造にも成功した。得 られた光学異性体はその後の構造変換にてラセミ化することなく化合物 1 に導くことができ、工業的製造へ の道筋をつけた。さらに、3 環性エンカルボキサミド体を基質とする手法についても、Ru-BINAP 触媒にて 立体選択的かつ高収率で反応が進行すること、3 環性アリルアミン体を基質とする手法については、 Rh-Josiphos 触媒を用いることで 0.7 MPa という低水素圧下にて、立体選択的かつ高収率で反応が進行する ことを見出した。

第2章 [(3S)-6-({2',6'-ジメチル-4'-[3-(メチルスルホニル)プロポキシ]ビフェニル-3-イル}メトキシ)-2,3-ジヒ ドロ-1-ベンゾフラン-3-イル]酢酸ヘミハイドレート 11 の不斉合成研究<sup>の</sup>

化合物 11 は糖尿病治療薬として開発が進められていた GPR40 アゴニストであり、2,3-ジヒドロベンゾフ ラン骨格に不斉中心を有する<sup>7)</sup>。この様な構造を有する医薬品としては選択的カッパオピオイドレセプター アゴニスト、サブタイプ選択的 PPARα アゴニストなどが知られており、光学活性な 2,3-ジヒドロベンゾフ ランを合成するための様々な手法が開発されている。

しかしながら、最も直接的な不斉合成法と考えられるベンゾフラン類の不斉水素化反応においては、多く の場合に過酷な反応条件が必要とされ、特に官能基を有する化合物ではほとんど成功例が知られていない。

著者は、適切な基質をデザインし、発展を続ける不斉触媒をスクリーニングすることで、官能基を有する ベンゾフランなどのヘテロ環化合物の不斉水素化反応が可能と考えた (Figure 3)。



Figure 3. Retrosynthesis of compound 11.

官能基を有するベンゾフランに対する不斉水素化反応

不斉水素化反応の基質としては、Figure 3 にて示した 2,3-ジヒドロベンゾフラン化合物を製造することを 第一選択肢とした。触媒との配位に関与しうる置換基 R<sup>1</sup> と側鎖の置換基 R<sup>2</sup> (Figure 3) が反応性ならびに選 択性に影響することを期待し、4 つの基質 12-15 をデザインし、不斉水素化反応を検討した (Figure 4)。



その結果、カルボン酸体 13 の不斉水素化反応において、Et-FerroTane 配位子 16 が最も高い立体選択率、 91%ee を与え、収率も 88%と触媒スクリーニングの結果としては満足の行くものであった。

ロジウム触媒を用いるカルボン酸化合物の不斉水素化反応において、カルボン酸ではなくナトリウム塩が 基質として優れているとの報告例がある<sup>8)</sup>。著者の反応においても塩基の存在が必須であったが、カウンタ ーカチオンならびにカルボキシレート部の配位能は反応性、立体選択性に影響を与えないこと、ならびに塩 基の当量数は基質に対して 0.1 から 0.5 で充分であることが明らかとなった (Table 3, Entry 1, 2 and 3)。また、 25g スケールにて化合物 17 の製造に成功し、当該反応の堅牢性を示すことができた (Table 3, Entry 3)。得 られた化合物 17 はラセミ化することなく化合物 11 に導くことができた<sup>7)</sup>。





<sup>a</sup>Reaction conducted on 0.20 or 0.50 mmol scale with 1 or 5 mol% of catalyst at room temperature under 0.7 MPa of H<sub>2</sub>. <sup>b</sup>Determined by HPLC

analysis (CHIRALPAK AD-H column), (S, S)-Et-FerroTANE affords (S)-configuration of 17. °Reaction conducted on 25 g scale with 1 mol% of catalyst.

以上、不斉触媒と配位可能な官能基を適切な位置に有するベンゾフラン体を基質とした不斉水素化反応に おいて、触媒スクリーニングの結果、Rh-Et-FerroTane 触媒が低水素圧下においても有効であることを見出し、 大量スケールでの製造にも成功した。得られた光学異性体は、その後の構造変換にてラセミ化することなく 化合物 11 に導くことができた。

第3章 (S)-4-[1-(3,4-ジクロロフェニル)-2-メトキシエチル]ピペリジン塩酸塩 18 の不斉合成研究 9

化合物 18 はうつ病治療薬として開発が進められていたトリプル取り込み阻害薬であり、特徴的な 2-フェ ニル-2-(ピペリジン-4-イル)エタノール骨格のベンジル位に不斉中心を有する光学異性体である<sup>10</sup>。この様な 構造を有する化合物を立体選択的に合成する手法はほとんど知られておらず、著者は、化合物 18 のレトロ シンセシス解析から 3 つの基質をデザインし、それぞれの基質について適切な光学異性体の調製法を適用す ることにより、目的の化合物 18 を合成する戦略を立案した。すなわち、酵素を用いるラセミ体の 1 級アル コールの光学分割 (Figure 5, Method 1)、速度論的動的光学分割を利用するラセミ体のアルデヒドに対する不 斉水素化反応 (Figure 5, Method 2)、ジアステレオマー塩法を用いるラセミ体のカルボン酸の光学分割 (Figure 5, Method 3) である。



Figure 5. Retrosynthesis of compound 18.

## i) 速度論的動的光学分割を利用するラセミ体のアルデヒドに対する不斉水素化反応

ケトンならびにイミン、さらには速度論的動的光学分割にも広く用いられている Ru-diphosphine-diamine 触 媒を選択して、ラセミ体のアルデヒド体 19 との反応を検討した。その結果、Xylbinap と DACH または DPEN の組み合わせが最も高い立体選択率と収率を与えることを見出した。さらに反応条件の最適化検討を 行ったところ、 [RuCl<sub>2</sub>{(*R*)-xylbinap}{(*R*, *R*)-dpen}] 触媒を用いた場合に、室温下、2 時間という温和な条件 下において 85% ee、収率 68%にて反応が進行することを見出した。当該反応においては、*tert*-ブトキシドカ リウムが必須であること、低水素圧下では立体選択率には変化はないものの収率が低下すること (80%ee, y=17%)、50℃ 程度であれば、室温下と反応の結果は同じであることが明らかとなったが (85%ee, y=73%)、 立体選択率と収率を実用的な製造レベルにまで改善するには更なる検討が必要であった (Scheme 3)。



Scheme 3. Asymmetric hydrogenation of compound 19.

### ii) 酵素を用いるラセミ体の1級アルコールの光学分割

著者は、ラセミ体の化合物 21 をデザインし、酵素反応を用いるラセミ体の 1 級アルコールの光学分割を 立案した。酵素ならびに溶媒スクリーニングの結果、酵素として *Pseudomonau* sp. 由来の PS-IM、溶媒とし てジイソプロピルエーテル (IPE) を用いた場合に傑出した *E*-value、525 が得られることが分かった。さら に著者のグループでは、三酸化硫黄とピリジンを用いてアルコール体を硫酸エステルに変換することで水溶 性物質とし、簡便な分液操作のみでエステル体との分離を可能にする技術を開発しており<sup>11)</sup>、化合物 22 も 同様の手法で高い純度にて単離することに成功した。得られた化合物 22 は下記の変換によって、化合物 18 に導くことが可能である (Scheme 4)。



Scheme 4. Synthesis of 18 via enzymatic resolution.

iii) ジアステレオマー塩法を用いるラセミ体のカルボン酸の光学分割

著者は、化合物 18 のレトロシンセシス解析の結果、ラセミ体の化合物 23 をデザインし、ジアステレオマー塩法を用いるラセミ体のカルボン酸の光学分割を立案した。収率とコストの面から光学分割を魅力的なものとするために、様々な構造を有する 28 種類の塩基を光学分割剤として用い、スクリーニングを検討した結果、(+)-dehydroabiethyl amine (82% ee)、(S)-phenylethylamine (75% ee)、quinine (12% ee)、

(*R*)-1-(*p*-tolyl)ethylamine (54% ee)、(*S*)-cyclohexylamine (26% ee)、(1*R*, 2*S*)-*cis*-2-benzylamino-cyclohexanemethanol (28% ee)、 hydroquinine (22% ee) がジアステレオマー塩を与えた。これらの光学分割剤の中で、コストなら びに入手の容易性、さらには基質の構造との相似性<sup>12</sup>から、(*S*)-phenylethylamine を選択し、光学分割の条件 検討を行うこととした (Table 4)。

Table 4. Diastereomeric salt resolution of compound 23 with various solvents<sup>a</sup>

| $CO_2H$ |                               |             |                     | CO₂H<br>I              | NH <sub>2</sub>                    |
|---------|-------------------------------|-------------|---------------------|------------------------|------------------------------------|
|         |                               | Solvent     |                     |                        | Boc                                |
| C       | 23                            |             | CI. ~               | ~                      | 24                                 |
| Entry   | Solvent                       | Volume (mL) | ee (%) <sup>b</sup> | Yield (%) <sup>b</sup> | Resolution efficiency <sup>c</sup> |
| 1       | CH <sub>3</sub> CN            | 50          | 97                  | 39                     | 76                                 |
| 2       | MeOH                          | 5           | 93                  | 41                     | 76                                 |
| 3       | EtOH                          | 10          | 95                  | 43                     | 82                                 |
| 4       | Acetone                       | 15          | 37                  | 68                     | 50                                 |
| 5       | 5% H <sub>2</sub> O/EtOH      | 5           | 96                  | 33                     | 63                                 |
| 6       | EtOH/CH <sub>3</sub> CN (1/1) | 10          | 90                  | 46                     | 83                                 |
| 7       | EtOH/CH <sub>3</sub> CN (2/1) | 15          | 98                  | 40                     | 78                                 |

<sup>a</sup>Reaction conducted on 1.0-g scale with 1.0 eq. of (S)-phenylethylamine at room temperature. <sup>b</sup>Determined by HPLC analysis (CHIRACEL OJ-RH column). Yield of **24** based on a half amount of **23**. <sup>c</sup>Resolution efficiency = enantiomeric excess (% ee) x yield (%) x 2/100.

その結果、高い立体選択率と収率を維持したまま、現実的な溶媒量にて化合物 23 を光学分割するには、 エタノールとアセトニトリルの混合溶媒を使用することが最も効果的であることが明らかとなった (Table 4, Entry 7)。以上の様にして見出されたジアステレオマー塩法を用いる光学分割の堅牢性を確認すべく、612 g ス ケールにて化合物 23 の光学分割を行ったところ、再現性良く収率 41%、97% ee にて目的のジアステレオ マー塩 24 を取得することができ、さらに再結晶を施すことで、>99.9%まで鏡像体過剰率を高めることに成 功した。得られた化合物 24 は塩酸を用いる複分解、ボラン還元、メチル化、脱保護に続く塩化により、鏡 像体過剰率を損なうことなく目的の化合物 18 に導くことができた。

以上、それぞれの反応について適切なスクリーニングを検討し、速度論的動的光学分割を利用する不斉水 素化反応においては、Ru-diphosphine-diamine 触媒が有効であることを見出した。また、酵素反応においては、 *Pseudomonas* sp. 由来のリパーゼ PS-IM を用いて良好な結果を得た。さらに、安価かつ入手容易な (S)-フェ ニルエチルアミンを光学分割剤として、大量スケールに適用可能なジアステレオマー塩法を見出すことがで きた。

### 結語

以上のように著者は、様々な光学活性医薬品候補化合物の開発を通じ、これらを迅速かつ的確に製造する には、製造量、純度、コスト、製造スピードの優先度を判断しつつ、目的とする光学異性体のレトロシンセ シスを通じて複数の基質をデザインし、それらに対して最適な光学異性体の調製法を適用すること、さらに それぞれの光学異性体の調製法について、最適化のためのスクリーニングを検討することが重要であること を見出した。今後、光学活性医薬品候補化合物の開発スピードを向上させていくためには、様々な基質に対 して適用可能な光学異性体の調製法ならびにスクリーニング法を開発、拡充していくこと、さらにはスクリ ーニングのスピードを向上させることが求められる。

### 文献

- 1. (a) Yamano, T.; Yamashita, M.; Adachi, M.; Tanaka, M.; Matsumoto, K.; Kawada, M.; Uchikawa, O.; Fukatsu, K.; Ohkawa, S. *Tetrahedron: Asymmetry* **2006**, *17*, 184; (b) Yamashita, M.; Yamano, T. *Chem. Lett.* **2009**, *38*, 100.
- (a) Fukatsu, K.; Uchikawa, O.; Kawada, M.; Yamano, T.; Yamashita, M.; Kato, K.; Hirai, K.; Hinuma, S.; Miyamaoto, M.; Ohkawa, S. *J. Med. Chem.* 2002, *45*, 4212; (b) Uchikawa, O.; Fukatsu, K.; Tokunoh, R.; Kawada, M.; Matsumoto, K.; Imai, Y.; Hinuma, S.; Kato, K.; Nishikawa, H.; Hirai, K.; Miyamoto, M.; Ohkawa, S. *J. Med. Chem.* 2002, *45*, 4222.
- 3. (a) Tarui, N.; Nagano, Y.; Sakane, T.; Matsumoto, K.; Kawada, M.; Uchikawa, O.; Ohkawa, S.; Nakahama, K. *J. Biosci. Bioeng.* 2002, *93*, 44;
  (b) Tarui, N.; Watanabe, H.; Fukatsu, K.; Ohkawa, S.; Nakahama, K. *Biosci. Biotech. Biochem.* 2002, *66*, 464.
- For reviews see: (a) Noyori, R. Asymmetric Catalysis in Organic Synthesis, John Wiley & Sons, Inc.: New York, 1993; (b) Ojima, I. Ed. Catalytic Asymmetric Synthesis 2nd. ed., Wiley-VCH: New York, 2000; (c) Gawley, R. E.; Aubé, J. Principles of Asymmetric Synthesis, Pergamon: Oxford, 1996; (d) Tang, W.; Zhang, X. Chem. Rev. 2003, 103, 3029; (e) Shimizu, H.; Nagasaki, I.; Saito, T. Tetrahedron 2005, 61, 5405.
- 5. Imai, T.; Miura, T.; Kumobayashi, H.; Hara, Y. Jpn. Kokai Tokkyo Koho 140073, 1999; Chem Abstr. 1999, 131, 44725.
- 6. Yamashita, M.; Negoro, N.; Yasuma, T.; Yamano, T. Bull. Chem. Soc. Jpn. 2014, 87, 539.
- 7. (a) Negoro, N.; Sasaki, S.; Mikami, S.; Ito, M.; Suzuki, M.; Tsujihata, Y.; Ito, R.; Harada, A.; Takeuchi, K.; Suzuki, N.; Miyazaki, J.; Santou, T.; Odani, T.; Kanzaki, N.; Funami, M.; Tanaka, T.; Kogame, A.; Matsunaga, S.; Yasuma, T.; Momose, Y. *ACS. Med. Chem. Lett.* 2010, *1*, 290;
  (b) Negoro, N.; Sasaki, S.; Ito, M.; Kitamura, S.; Tsujihata, Y.; Ito, R.; Suzuki, M.; Takeuchi, K.; Suzuki, N.; Miyazaki, J.; Santou, T.; Odani, T.; Kanzaki, N.; Funami, M.; Tanaka, T.; Yasuma, T.; Momose, Y. *J. Med. Chem.* 2012, *55*, 1538; (c) Negoro, N.; Sasaki, S.; Mikami, S.; Ito, M.; Tsujihata, Y.; Ito, R.; Suzuki, N.; Miyazaki, J.; Santou, T.; Odani, T.; Kanzaki, N.; Funami, M.; Takeuchi, K.; Suzuki, N.; Miyazaki, J.; Santou, T.; Odani, T.; Konzaki, N.; Funami, M.; Takeuchi, K.; Suzuki, N.; Miyazaki, J.; Santou, T.; Odani, T.; Kanzaki, N.; Funami, M.; Morohashi, A.; Nonaka, M.; Matsunaga, S.; Yasuma, T.; Momose, Y. *J. Med. Chem.* 2012, *55*, 3960.

- 8. (a) Burk, M. J.; Bienewald, F.; Challenger, S.; Derrick, A.; Ramsden, J. A. J. Org. Chem. 1999, 64, 3290.
- 9. Yamashita, M.; Taya, N.; Nishitani, M.; Oda, K.; Kawamoto, T.; Kimura, E.; Ishichi, Y.; Terauchi, J.; Yamano, T. *Tetrahedron: Asymmetry* **2015**, *26*, 935.
- Ishichi, Y.; Kimura, E.; Honda, E.; Yoshikawa, M.; Nakahata, T.; Terao, Y.; Suzuki, A.; Kawai, T.; Arakawa, Y.; Ohta, H.; Kanzaki, N.; Nakagawa, H.; Terauchi. J. *Bioorg. Med. Chem.* 2013, 21, 4600.
- 11. Yamano, T.; Kikumoto, F.; Yamamoto, S.; Miwa, K.; Kawada, M.; Ito, T.; Ikemoto, T.; Tomimatsu, K.; Mizuno, Y. Chem. Lett. 2000, 448.
- (a) Kinbara, K.; Sakai, K.; Hashimoto, Y.; Nohira, H.; Saigo, K. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2. 1996, 2615; (b) Saigo, K.; Kobayashi, Y. Chem. Rec. 2007, 7, 47; (c) Saigo, K.; Sakai, K. Yuki gosei kagaku kyokaishi 2011, 69, 499.

# 論文審査の結果の要旨

医薬品開発において不斉化合物の大量に供給することは、いまなお重要な課題となっている。著者は、 実験室レベルではよく使用されている不斉水素化反応について検討し、3種類の医薬品候補化合物につ いて大量合成可能となる基質を巧妙にデザインすることにより、プロセス化学へ応用できるような大量 合成にも適用できることを明らかにした。

1.睡眠障害治療薬の候補化合物であるインデノフラニル誘導体の合成では、Ru-BINAPの配位状態 を想定した3環性エンカルボキサミド、2環性エンアシルアミドおよび3環性アリルアミン体について 不斉水素化反応すると、いずれも収率、エナンチオ選択性ともに良い結果を与えることが判明した。特 に2環性エンアシルアミドの反応は、700gの大量スケールでも応用でき、プロセス化学への道筋を つけることができた。

2. 糖尿病治療薬のビフェニルメトキシベンゾフラン誘導体の合成では、Rh-フェロセニルジホスフィン触媒を用い、ジフォスフィン上の置換基を精査することにより、ベンゾフランの不斉水素化反応を検討した。その結果、Et-FerroTane が好結果を与えることが明らかになった。この反応では25gスケールでも良好な結果をえることができた。

3. 抗うつ作用を有するジクロロフェニルメトキシエチルピペリジンの合成では、Ru-ジフォスフィン-ジアミン触媒を用いたアルデヒド体の不斉水素化反応では、速度論的動的光学分割を実現することに 成功している。また本化合物の合成においては、酵素によるアルコール体の光学分割やカルボン酸のジ アステレオマー塩法による光学分割も有効であることを明らかにすることができた。

上記の論文は博士(薬学)論文として、適当と判定する。