



TCIメール







TCI メール 創刊 50 周年を迎えるにあたって

平素より弊社の製品をご愛顧いただき、厚く御礼申し上げます。

皆様にご愛読いただいております TCI メールは、今から 50 年前の昭和 43 年(1968 年) 10 月に創 刊した弊社の季刊誌です。発行当初は有機試薬をお使いになる研究者の皆様に直に接し、多くのご意 見を頂戴したい思いからスタートしました。その思いは弊社が掲げる企業理念である「試薬を通じて 社会貢献する」を標榜に、50 年という長い年月を掛け、お客様の多様化するニーズに寄り添えるよう な誌面を考え、編集を行ってまいりました。なかでも TCI メールの表紙を飾る寄稿論文は、これまで 50 を超える著名な研究者にご寄稿いただくことで、毎号貴重な研究テーマをご紹介戴きました。これ ら多大なご尽力とご協力のお陰で、TCI メールは国内に限らず国際色豊かな試薬情報誌として、世界 中の多くの方々に受け入れていただくことができました。そして創刊 50 年という、弊社にとってひ とつの節目となる記念号を発行できましたのも、ひとえにご愛読いただいている読者の厚い支援の賜 物と心より感謝いたしております。

この 50 年を契機に,弊社は大きく変わろうとしています。これまで以上に科学分野の技術革新に 積極的に目を向け,革新的な新製品を送り出すことで,世界規模の研究開発ニーズにお答えするべく 準備を進めてまいりました。そして,お客様との双方向コミュニケーションを通し,研究ニーズを高 いレベルで認識することで,これまで以上に皆様のお役に立ちたいとも考えております。

平和で豊かな生活を支える科学技術が大きく発展すると同時に、環境問題など多くの新しい課題を も抱える現代社会において、ほかならぬ技術革新こそが進化の鍵であると我々は信じております。弊 社が生み出す数多くの試薬が、研究者の手に渡り、これらの進化の糸口になることを切に願っており ます。より良い未来のために、東京化成工業は、皆様のご期待に応える企業を目指し、これからも努 力して参ります。

平成 30 年 11 月

代表取締役社長 浅川誠一郎

寄稿論文

Abstract: 本論文では, ロジウム (I) 錯体触媒を用いたエナンチオ選択的 [2+2+2] 付加環化反応による 軸不斉ビアリールの不斉合成について, 我々の研究グループによる研究成果を紹介する。カチオン性 ロジウム (I)/ 軸不斉ビアリールビスホスフィン錯体を触媒として用いることで, 数多くの効率的なエ ナンチオ選択的ビアリール合成が達成された。さらに, 非ビアリール軸不斉を有するキラル化合物の エナンチオ選択的合成, およびジアステレオ選択的ビアリール合成についても紹介する。 Keyword: 不斉触媒反応, 軸不斉, ビアリール, ロジウム, [2+2+2] 付加環化

1. はじめに

軸不斉ビアリールは、キラル配位子や触媒¹,生理活性物質の重要な基本骨格である²。そのエナンチオ選択的な触媒的不斉合成法として、不斉クロスカップリング反応が研究されてきた³。しかし、このアプローチは、立体的に混み合った2つのアリール基間の炭素—炭素結合生成が困難であるために効率が低かった。新しい概念のアプローチとして、遷移金属錯体触媒を用いた[2+2+2]付加環化反応⁴による不斉芳香環構築が、2004年の開拓的な3つの報告以降、数多く報告されてきている^{5,6}。1999年に佐藤、森らは、ニッケル触媒を用いた2種類の[2+2+2]付加環化による、官能基化された



Scheme 1. Nickel-catalyzed [2+2+2] cycloaddition of an aryl monoyne with two acetylenes



Scheme 2. Nickel-catalyzed [2+2+2] cycloaddition of an aryl diyne with acetylene

ビアリール合成を報告した。1つ目はアリール置換モノインとアセチレン2分子との[2+2+2]付加環 化反応によるビアリールエステル合成であり (Scheme 1)⁷, 2つ目は,エステル架橋アリール置換 1,6-ジインとアセチレンとの [2+2+2] 付加環化反応によるビアリールラクトン合成であった (Scheme 2)⁷。

また、2002 年に McDonald と Smolentsev は、RhCl(PPh₃)₃ 触媒を用いたヘキサインとプロパルギルア ルコール3分子との[2+2+2]付加環化反応による、オリゴパラフェニレンの合成を報告した(Scheme 3)⁸。 この反応で導入されたジヒドロフランおよびアルコール官能基は、オリゴパラフェニレンの溶解度を 顕著に増加させた。



Scheme 3. Oligo-p-phenylene synthesis by RhCl(PPh₃)₃-catalyzed [2+2+2] cycloaddition

これらの先駆的な研究は、官能基化されたビアリールの合成における遷移金属触媒を用いた [2+2+2] 付加環化反応の有用性を明確に示しているが、これらの不斉触媒反応への展開は達成されていなかった⁹。

2. 軸不斉ビアリールのエナンチオ選択的合成

2.1. アリールジインを用いた反応

2003 年に我々の研究グループは,配位子として軸不斉ビアリールビスホスフィン,特に H₈-BINAP を有するカチオン性ロジウム (I) 錯体が,2つの異なるモノアルキンの化学および位置選択的 [2+2+2] 付加環化反応に対し極めて高い触媒活性と選択性を示すことを見出した^{10,11}。そして2004 年に,



Scheme 4. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of aryl diynes with monoynes

この新しいキラル触媒を用いた [2+2+2] 付加環化による不斉芳香環構築が報告された ^{5e}。触媒として カチオン性ロジウム (I)/(S)-H₈-BINAP 錯体を用いると、アルキン末端にオルト置換フェニル基を有す る電子不足エステル架橋 1,6-ジインとプロパルギルアセテートとの [2+2+2] 付加環化反応が室温で進 行し、高収率かつ高エナンチオ選択的に軸不斉ビアリールラクトンが得られた (Scheme 4)。この反応 では、立体的に混み合った位置異性体が高い位置選択性で生成した。興味深いことに、生成物の収率 は減少するものの、対称内部モノアルキン (1,4-ジアセトキシ-2-ブチンおよび 2-ブチン-1,4-ジオール) を用いると完全なエナンチオ選択性で対応するビアリールラクトンが得られた (Scheme 4)。

残念ながら上記の我々の報告は、アトロプ選択的 [2+2+2] 付加環化反応の3 例目の報告であった。 2004 年に Gutnov, Heller らは、遷移金属触媒を用いた [2+2+2] 環化付加反応によるアトロプ選択的 ビアリール合成を初めて報告した。彼らは、コバルト (I)/ キラルシクロペンタジエン錯体が、アリー ル置換 1,7- ジインとニトリルとのエナンチオ選択的 [2+2+2] 付加環化反応を触媒し、軸不斉アリー ルピリジンを高いエナンチオ選択性で与えることを報告した (Scheme 5)^{5a}。



Scheme 5. Cobalt-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of an aryl diyne with nitriles

次いで同年に柴田らは、イリジウム (I)/キラルビスホスフィン錯体を触媒として用い、2 例目のア トロプ選択的ビアリール合成を報告した^{5b}。彼らは、中性イリジウム (I)/(*S*,*S*)-Me-Duphos 錯体が、ア ルキン末端に2つのオルト置換アリール基を有する1,6-ジインとモノアルキンとのジアステレオおよ びエナンチオ選択的 [2+2+2] 環化付加反応を触媒し、軸不斉1,4-テラリール化合物をほぼ完全なジア ステレオおよびエナンチオ選択性で与えることを報告した (Scheme 6)。



Scheme 6. Iridium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of diaryl diynes with monoynes

アントラキノン構造を有する軸不斉 1,4-テラリールのアトロプ選択的合成は, 触媒としてカチオン 性ロジウム (I)/(S)-SEGPHOS[®] 錯体を用いることにより達成された¹²。この触媒を用いると, 電子不 足 1,2- ビス (アリールプロピオリル) ベンゼンと電子豊富モノアルキンとの交差反応が室温で進行し, 良好なジアステレオおよびエナンチオ選択性, 並びに良好な収率で 1,4-テラリール化合物が得られた (Scheme 7)。



Scheme 7. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of diaryl diynes with monoynes

2.2. アリールモノインを用いた反応

カチオン性ロジウム (I)/ 軸不斉ビアリールビスホスフィン錯体は極めて高い触媒活性を有するため, アリールジインに代えて立体的に嵩高く反応性の低いアリールモノインを用いても,アトロプ選択的 [2+2+2] 付加環化反応が収率よく進行した。カチオン性ロジウム (I)/(S)-H₈-BINAP 錯体は,ジアルキル アセチレンジカルボキシレート 2 分子とアセチルオキシメチル置換アリールモノインとのアトロプ選 択的 [2+2+2] 付加環化反応を室温で触媒し,対応する軸不斉ビアリールを高収率かつ高エナンチオ選 択的に与えた (Scheme 8)¹³。

アセチルオキシメチル置換アリールモノインだけでなくリン置換アリールモノインも、ロジウム (I) 錯体触媒を用いたアトロプ選択的 [2+2+2] 付加環化反応に適用可能であった。電子不足 1,6-ジインと 電子不足アルキニルホスホネートまたはアルキニルホスフィンオキシドとの反応が室温で進行し、高 収率かつ高エナンチオ選択的に対応するビアリールリン化合物が得られた (Scheme 9)¹⁴。さらに、こ のロジウム錯体の本反応に対する触媒活性は極めて高く、1 mol % の触媒量でも生成物収率およびエ ナンチオ選択性が低下することなく目的の反応が進行した (Scheme 9)¹⁴。

カチオン性ロジウム (I)/(S)-BINAP 錯体触媒を用いた [2+2+2] 付加環化反応により, 軸不斉ヒド ロキシカルボン酸誘導体のアトロプ選択的合成も高収率かつ高いエナンチオ選択性で達成された (Scheme 10)¹⁶。さらに, (S)-SEGPHOS[®]を配位子として用いることにより, 軸不斉 1,3-テラリール化合 物が良好なエナンチオ選択性で得られた (Scheme 10)¹⁶。



Scheme 8. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of two monoynes with aryl monoynes



Scheme 9. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of biaryl phosphorus compounds



Scheme 10. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of biaryl esters

2.3. 二重環化による C2 対称ビアリールの合成

C₂対称軸不斉ビアリールは、キラル配位子および触媒の基本骨格として、非対称軸不斉ビアリールよりも重要である。そこで、ロジウム (I) 触媒を用いたエナンチオ選択的連続 [2+2+2] 付加環化反応による、C₂対称軸不斉ビアリールのアトロプ選択的合成を検討した。その結果、カチオン性ロジウム (I)/(S)-SEGPHOS[®] 錯体触媒を用いると、電子豊富テトラインと電子不足モノアルキン 2 分子との位置およびエナンチオ選択的連続 [2+2+2] 付加環化反応が室温で進行し、対応する C₂ 対称軸不斉ビアリールジェステルが良好なエナンチオ選択性で得られた (Scheme 11)¹⁷。





カチオン性ロジウム (I)/(S)-SEGPHOS[®] 錯体触媒を用いると,電子豊富 1,3-ジインと電子不足 1,6-ジ イン 2 分子とのエナンチオ選択的連続 [2+2+2] 付加環化反応も室温で進行し,中程度の収率ながら完 全なエナンチオ選択性で対応する *C*,対称軸不斉ビアリールが得られた (Scheme 12)¹⁷。



Scheme 12. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of two 1,6-diynes with a 1,3-diyne

さらに、ロジウム (I) 錯体触媒を用いたエナンチオ選択的連続 [2+2+2] 付加環化反応により、合成化 学的に極めて有用な C₂ 対称軸不斉ビアリールリン化合物の不斉合成にも成功した。カチオン性ロジ ウム (I)/(R)-SEGPHOS[®] 錯体触媒を用いると、ホスホン酸ジエステル置換 1,3-ブタジインと 1,6-ジイン 2 分子との連続 [2+2+2] 付加環化反応が室温で進行し、C₂ 対称軸不斉ビアリールジホスホン酸ジエス テルが良好な収率にて完全なエナンチオ選択性で得られた (Scheme 13)¹⁸⁻²⁰。このロジウム錯体触媒の 活性は極めて高く、1 mol % の触媒量でも収率/エナンチオ選択性の低下なく反応が良好に進行した。 ホスホン酸ジエステル置換 1,3-ブタジインの代わりにエステル置換 1,3-ブタジインを用いることによ り、C₂ 対称軸不斉ビアリールジカルボン酸ジエステルも合成可能であった (Scheme 14)¹⁸。



Scheme 13. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of biaryl diphosphorus compounds



Scheme 14. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of biaryl diesters

残念なことに、上記のロジウム (I) 触媒を用いた分子間連続 [2+2+2] 付加環化反応に嵩高いホスフィンオキシド置換 1,3-ブタジインを用いると, 交差付加環化反応がまったく進行しなかった。そこで我々は、Scheme 15 に示すエントロピー的に有利な分子内連続 [2+2+2] 付加環化反応を検討した。その結果、カチオン性ロジウム (I)/(*R*)-tol-BINAP 錯体を触媒として用いると、ジフェニルホスフィノイル置換へキサインの分子内連続 [2+2+2] 付加環化反応が室温で進行し、*C*₂ 対称軸不斉ビアリールビスホスフィンオキシドが中程度の収率ながら高エナンチオ選択的に得られた (Scheme 15)^{21,22}。このビアリールビスホスフィンスキシドは、再結晶と還元により対応する光学的に純粋なビスホスフィンへと誘導することができた (Scheme 15)²¹。こうして得られたキラルビスホスフィンは、ロジウム (I) 錯体を用いた触媒的な不斉水素化および付加環化反応に有用な配位子であった²¹。



Scheme 15. Enantioselective synthesis of an axially chiral biaryl bisphosphine *via* the rhodium-catalyzed [2+2+2] cycloaddition of a hexayne

3. 軸不斉ヘテロビアリールのエナンチオ選択的合成

アリール置換 α,ω-ジインとモノアルキンとの [2+2+2] 付加環化反応による軸不斉ビアリール合成に おいて、モノアルキンの代わりにイソシアネートを用いると、軸不斉 6-アリール-2-ピリドンが高収率 かつ高いエナンチオ選択性で得られた (Scheme 16)^{23,24}。この反応では、2-ハロフェニル置換 1,6-ジイン、



Scheme 16. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of aryl diynes with isocyanates

並びに嵩高い DTBM-SEGPHOS[®]の使用が,高いエナンチオ選択性と位置選択性発現のために極めて 重要であった。

ー方,カチオン性ロジウム (I)/(*R*)-BINAP 錯体触媒の存在下,内部 α,ω-ジインとオルト置換フェニ ルイソシアネートとの [2+2+2] 付加環化反応が室温で進行し,C-N 結合に軸不斉を有する *N*-アリール-2-ピリドンが得られた (Scheme 17)^{25,26}。2-メトキシ基や 2-クロロ基のような配位性官能基をもつフェ ニルイソシアネートは,α,ω-ジインとスムーズに反応し対応する *N*-アリール-2-ピリドンが高収率で 得られたが,エナンチオ選択性は中程度であった。嵩高い配位性官能基である臭素原子をもつ 2-ブロ モフェニルイソシアネートと 1,6-ジインとの反応は,進行が遅かったが最も高いエナンチオ選択性で 目的物が得られた。

ロジウム (I) 触媒を用いた [2+2+2] 付加環化反応により,軸不斉 2-ピリドンだけでなく,軸不斉ピ リジンもエナンチオ選択的に合成することができた。カチオン性ロジウム (I)/(S)-SEGPHOS® 錯体触媒 の存在下,アルキン末端に五置換フェニル基を有する 1,6-ジインとシアノギ酸エチルとの反応により, 良好な収率と極めて高いエナンチオ選択性で軸不斉アリールピリジンが単一の位置異性体として得ら れた (Scheme 18)¹⁷。



Scheme 17. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of diynes with aryl isocyanates



Scheme 18. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of an aryl diyne with a nitrile

カチオン性ロジウム (I)/(S)-H₈-BINAP 錯体触媒を用いた、2-ハロフェニル置換 α,ω-ジインと電子不 足ニトリルとのエナンチオ選択的 [2+2+2] 付加環化反応により、高収率かつ高いエナンチオ選択性で 軸不斉 3-(2- ハロフェニル)ピリジンが得られた (Scheme 19)²⁷。1,7-ジインを用いると、1,6-ジインを用 いた場合よりも高いエナンチオ選択性で生成物が得られた。アリール置換 1,6-ジインとイソシアネー トの反応と同様に、この反応でも 2-ハロフェニル置換 1,6-ジインの使用が高いエナンチオ選択性と位 置選択性の発現に極めて重要であった。



Scheme 19. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of haloaryl diynes with nitriles

Scheme 11 に示した連続 [2+2+2] 付加環化反応による軸不斉ビアリール合成において,モノアルキンの代わりにシアノギ酸エチルを用いると,高いエナンチオ選択性で対応する C₂ 対称軸不斉ピリジンが得られた。しかし,他の位置異性体が副生するため,目的の C₂ 対称軸不斉ピリジンの収率は低かった (Scheme 20)¹⁷。



Scheme 20. Rhodium-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of a tetrayne with two nitriles

ロジウム (I) 錯体触媒を用いた [2+2+2] 付加環化反応により, 軸不斉 P-P 化合物だけでなく軸不斉 P-N 化合物もエナンチオ選択的に合成することができた。カチオン性ロジウム (I)/(R)-H₈-BINAP 錯体 を触媒として用いると, 1,6-ジインとジフェニルホスフィノイル置換イソキノリニルアセチレンとの反 応が 80 ℃ で進行し, ジフェニルホスフィノイル置換軸不斉 1-アリールイソキノリンが高収率かつ高 いエナンチオ選択性で得られた (Scheme 21)²⁸。この生成物は, ラセミ化することなく対応する軸不斉 P-N 配位子およびイソキノリン N-オキシドに誘導することができ (Scheme 21), これらはそれぞれ, ロジウム (I) 触媒によるヒドロホウ素化反応および Lewis 塩基触媒によるアリール化反応に使用する ことができた²⁸。



Scheme 21. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of aryl isoquinoline derivatives

4. 軸不斉アニリドおよびベンズアミドのエナンチオ選択的合成

立体的に嵩高いオルト置換基をもつアニリドは、炭素 – 窒素単結合間に高い回転障壁があるため、 アトロプ異性体として存在することが知られている²⁹。我々は、容易に合成可能なトリメチルシリル イナミドと内部 1,6-ジインとの [2+2+2] 付加環化反応により、キラル C-N 軸を有するトリメチルシリ ル置換アニリドが得られると考えた。検討の結果、生成物の収率は使用する基質に大きく依存したが、 触媒としてカチオン性ロジウム (I)/(S)-xyl-BINAP 錯体を用いると、室温にて目的の軸不斉アニリドが 高いエナンチオ選択性で得られた (Scheme 22)^{30,31}。



Scheme 22. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of anilides

2,6-二置換 N,N-ジアルキルベンズアミドも、アリール-カルボニル単結合間の回転障壁が高いため、アトロプ異性が発現する³²。この非ビアリール軸不斉も、ロジウム (I) 錯体触媒を用いた [2+2+2] 付加 環化反応によりエナンチオ選択的に構築することができる。カチオン性ロジウム (I)/(S)-SEGPHOS[®] または (S)-BINAP 錯体触媒の存在下、内部 1,6-ジインと N,N-ジアルキルアルキニルアミドを室温で反応 させると、目的の軸不斉ベンズアミドが高収率かつ完全なエナンチオ選択性で得られた (Scheme 23)³³。



Scheme 23. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of benzamides

2つの軸不斉の同時構築も可能であり、アルキン末端に2-ブロモフェニル基を有する N,N-ジアルキ ルアルキニルアミドと内部 1,6-ジインを、カチオン性ロジウム (I)/(S)-BINAP 錯体触媒の存在下に室 温で反応させると、ほぼ完全なジアステレオおよびエナンチオ選択性で [2+2+2] 付加環化反応が進行 し、アリール-カルボニルおよびアリール-アリール軸不斉を有するビアリールが高収率で得られた (Scheme 24)³³。



Scheme 24. Rhodium-catalyzed diastereo- and enantioselective synthesis of a biarylamide

5. 軸不斉スピランのエナンチオ選択的合成

ヘテロ原子を含む光学活性スピランは、金属と容易に錯体を形成する。そのため、安定な軸不斉を 有する C₂ 対称軸不斉ヘテロスピランは、キラル配位子として有用である³⁴。ロジウム (I) 触媒を用い た [2+2+2] 付加環化反応は、アトロプ選択的ヘテロスピラン合成にも適用可能であった。カチオン性 ロジウム (I)/(R)-SEGPHOS[®] または (R)-H₈-BINAP 錯体を触媒として用いると、ビスジインニトリルの 分子内連続 [2+2+2] 付加環化反応が室温で進行し、C₂ 対称スピロビピリジン配位子が中程度のエナン チオ選択性ながら高収率で得られた (Scheme 25)³⁵。



Scheme 25. Rhodium-catalyzed atroposelective synthesis of spirobipyridines

6. 軸不斉ビアリールのジアステレオ選択的合成

中心不斉の軸不斉への転写は、中心不斉を有するキラル化合物が容易に入手可能である場合、ビア リール不斉合成の有力な手法となり得る。そこで我々は、Scheme 26 に示すように、市販の(R)-3-ブ チン-2-オールから容易に合成可能なキラルテトラインのジアステレオ選択的[2+2+2]付加環化反応を 考案した³⁶。カチオン性ロジウム(I)/dppp[®] 錯体を触媒として用いると、室温にて完全ジアステレオ選 択性で[2+2+2]付加環化反応が進行し、対応する C₂対称軸不斉ビアリールが得られた。興味深いこと に、メチルプロピオレートとの反応では大きな二面角を有するビアリールが選択的に得られた。



Scheme 26. Rhodium-catalyzed diastereoselective [2+2+2] cycloaddition of chiral tetraynes with two monoynes

また,安定な軸不斉を有する酸素架橋 Geländer 型パラテルフェニルの不斉合成も,カチオン性ロジウム (I) 錯体触媒を用いた [2+2+2] 付加環化反応により達成された。市販の (R)-3-ブチン-2-オールから 容易に合成可能なキラルヘキサインに,カチオン性ロジウム (I)/BINAP 錯体触媒を室温で作用させる と,ジアステレオ選択的な分子内連続 [2+2+2] 付加環化反応が進行し,Geländer 型パラテルフェニル が高収率で得られた (Scheme 27)³⁷。この反応では、キラルヘキサンの中心不斉が、完全なジアステレ オ選択性で Geländer 型パラテルフェニルの軸不斉を誘起している。



Scheme 27. Rhodium-catalyzed diastereoselective [2+2+2] cycloaddition of a chiral hexayne

7. 結論

本論文では,我々の研究グループで開発されたロジウム(I)錯体触媒を用いたアトロプ選択的[2+2+2] 付加環化反応による,様々な軸不斉化合物(ビアリール,ヘテロビアリール,テラリール,アニリ ド,ベンズアミド,およびスピランを含む)の不斉合成を紹介した³⁸。我々は,カチオン性ロジウム (I)/軸不斉ビアリールビスホスフィン錯体が,アトロプ選択的[2+2+2]付加環化反応の高活性かつ高選 択的な触媒であることを確立した。この触媒系では,高い化学選択性で分子間付加環化反応を実現す るために,電子豊富アルキンと電子不足不飽和化合物(アルキン,ニトリル,およびイソシアネート) の組み合わせが重要であった。立体選択性に関して,基質への配位性官能基の導入が重要であった。 したがって,電子不足かつ高い配位性を有するアルキニルホスホネートおよびアルキニルアミドは極 めて優れた基質であり,著しく高い化学選択性と立体選択性で反応が進行した。このロジウム(I)錯 体触媒系では,市販かつ安定なロジウム(I)ジエン錯体と軸不斉ビスホスフィン配位子から活性触媒 を容易に調製できるため,触媒チューニング並びに反応操作が簡便であるという優れた特徴を有して いる。今後,さらなる新触媒/新反応の開発と,新しい機能性分子創製への応用が期待される。

文 献

- a) H. Shimizu, I. Nagasaki, T. Saito, *Tetrahedron* 2005, *61*, 5405. b) T. Hayashi, *Acc. Chem. Res.* 2000, *33*, 354.
- [2] G. Bringmann, C. Günther, M. Ochse, O. Schupp, S. Tasler, in *Progress in the Chemistry of Organic Natural Products*, ed. by W. Herz, H. Falk, G. W. Kirby, R. E. Moore, Springer, Vienna, 2001, vol. 82, p. 1.
- [3] For selected recent reviews of the atroposelective synthesis of axially chiral biaryls, see: a) J. Wencel-Delord, A. Panossian, F. R. Leroux, F. Colobert, *Chem. Soc. Rev.* 2015, 44, 3418. b) S. Shirakawa, S. Liu, S. Kaneko, *Chem. Asian J.* 2015, 11, 330. c) D. Zhang, Q. Wang, *Coord. Chem. Rev.* 2015, 286, 1. d) G. Bringmann, T. Gulder, T. A. M. Gulder, M. Breuning, *Chem. Rev.* 2011, 111, 563. e) H. Wang, *Chirality* 2010, 22, 827. f) M. C. Kozlowski, B. J. Morgan, E. C. Linton, *Chem. Soc. Rev.* 2009, 38, 3193. g) T. W. Wallace, *Org. Biomol. Chem.* 2006, 4, 3197. h) G. Bringmann, A. J. P. Mortimer, P. A. Keller, M. J. Gresser, J. Garner, M. Breuning, *Angew. Chem. Int. Ed.* 2005, 44, 5384.
- [4] For selected recent reviews on the transition-metal-catalyzed [2+2+2] cycloaddition, see: a) S. Beeck, H. A. Wegner, *Synlett* 2017, 28, 1018. b) G. Domínguez, J. Pérez-Castells, *Chem. Eur. J.* 2016, 22, 6720. c) M. Amatore, C. Aubert, *Eur. J. Org. Chem.* 2015, 265. d) Y. Satoh, Y. Obora, *Eur. J. Org. Chem.* 2015, 5041. e) *Transition-Metal-Mediated Aromatic Ring Construction*, ed. by K. Tanaka, Wiley, Hoboken, 2013, part 1. f) N. Weding, M. Hapke, *Chem. Soc. Rev.* 2011, 40, 4525. g) G. Domínguez, J. Pérez-Castells, *Chem. Soc. Rev.* 2011, 40, 3430. h) B. R. Galan, T. Rovis, *Angew. Chem. Int. Ed.* 2009, 48, 2830. i) K. Tanaka, *Chem. Asian J.* 2009, 4, 508. j) J. A. Varela, C. Saá, *Synlett* 2008, 2571. k) T. Shibata, K. Tsuchikama, *Org. Biomol. Chem.* 2008, 6, 1317.
- [5] a) A. Gutnov, B. Heller, C. Fischer, H.-J. Drexler, A. Spannenberg, B. Sundermann, C. Sundermann, Angew. Chem. Int. Ed. 2004, 43, 3795. b) T. Shibata, T. Fujimoto, K. Yokota, K. Takagi, J. Am. Chem. Soc. 2004, 126, 8382. c) K. Tanaka, G. Nishida. A. Wada, K. Noguchi, Angew. Chem. Int. Ed. 2004, 43, 6510.
- [6] For a review of the atroposelective biaryl synthesis by the transition-metal-catalyzed [2+2+2] cycloaddition, see: K. Tanaka, *Chem. Asian J.* 2009, *4*, 508.
- [7] Y. Sato, K. Ohashi, M. Mori, Tetrahedron Lett. 1999, 40, 5231.
- [8] F. E. McDonald, V. Smolentsev, Org. Lett. 2002, 4, 745.

- [9] a) Y. Sato, T. Nishimata, M. Mori, J. Org. Chem. 1994, 59, 6133. b) I. G. Stará, I. Starý, A. Kollárovič, F. Teplý, S. Vyskocil, D. Saman, Tetrahedron Lett. 1999, 40, 1993.
- [10] a) K. Tanaka, K. Shirasaka, Org. Lett. 2003, 5, 4697. b) K. Tanaka, K. Toyoda, A. Wada, K. Shirasaka, M. Hirano, Chem. Eur. J. 2005, 11, 1145.
- [11] For reviews of the rhodium(I)-catalyzed [2+2+2] cycloaddition for the synthesis of substituted benzenes, see: a) K. Tanaka, Y. Kimura, K. Murayama, *Bull. Chem. Soc. Jpn.* 2015, *88*, 375. b) Y. Shibata, K. Tanaka, in *Transition-Metal-Mediated Aromatic Ring Construction*, ed. by K. Tanaka, Wiley, Hoboken, 2013, Chap. 4. c) Y. Shibata, K. Tanaka, *Synthesis* 2012, *44*, 323. d) K. Tanaka, *Synlett* 2007, 1977. e) M. Fujiwara, I. Ojima, in *Modern Rhodium-Catalyzed Organic Reactions*, ed. by P. A. Evans, Wiley-VCH, Weinheim, 2005, Chap. 7.
- [12] K. Tanaka, T. Suda, K. Noguchi, M. Hirano, J. Org. Chem. 2007, 72, 2243.
- [13] K. Tanaka, G. Nishida, M. Ogino, M. Hirano, K. Noguchi, Org. Lett. 2005, 7, 3119.
- [14] G. Nishida, K. Noguchi, M. Hirano, K. Tanaka, Angew. Chem. Int. Ed. 2007, 46, 3951.
- [15] For the enantioselective synthesis of an axially chiral biaryl phosphine sulfide by the rhodium(I)-catalyzed [2+2+2] cycloaddition, see; A. Kondoh, H. Yorimitsu, K. Oshima, J. Am. Chem. Soc. 2007, 129, 6996.
- [16] S. Ogaki, Y. Shibata, K. Noguchi, K. Tanaka, J. Org. Chem. 2011, 76, 1926.
- [17] G. Nishida, N. Suzuki, K. Noguchi, K. Tanaka, Org. Lett. 2006, 8, 3489.
- [18] G. Nishida, S. Ogaki, Y. Yusa, T. Yokozawa, K. Noguchi, K. Tanaka, Org. Lett. 2008, 10, 2849.
- [19] For other examples of the synthesis of biaryl bisphosphine ligands via the rhodium(I)-catalyzed double
 [2+2+2] cycloaddition, see: a) S. Doherty, J. G. Knight, C. H. Smyth, R. W. Harrington, W. Clegg, Org. Lett.
 2007, 9, 4925. b) S. Doherty, C. H. Smyth, R. W. Harrington, W. Clegg, Organometallics 2008, 27, 4837.
- [20] For the enantioselective synthesis of chiral tetraphenylenes by the rhodium(I)-catalyzed double [2+2+2] cycloaddition, see: T. Shibata, T. Chiba, H. Hirashima, Y. Ueno, K. Endo, *Angew. Chem. Int. Ed.* 2009, 48, 8066.
- [21] F. Mori, N. Fukawa, K. Noguchi, K. Tanaka, Org. Lett. 2011, 13, 362.
- [22] For another example of the rhodium(I)-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition of hexaynes, see: T. Shibata, T. Chiba, H. Hirashima, Y. Ueno, K. Endo, *Heteroatom Chem.* 2011, 22, 363.
- [23] K. Tanaka, A. Wada, K. Noguchi, Org. Lett. 2005, 7, 4737.
- [24] For a review of the rhodium(I)-catalyzed [2+2+2] cycloaddition for the synthesis of substituted heterocycles, see: K. Tanaka, *Heterocycles* 2012, 85, 1017.
- [25] K. Tanaka, Y. Takahashi, T. Suda, M. Hirano, Synlett 2008, 1724.
- [26] Rhodium(I)-catalyzed atroposelective [2+2+2] cycloaddition reactions of diynes with ortho-substituted phenyl isocyanates using chiral counter anions were reported. See: a) M. Augé, M. Barbazanges, A. T. Tran, A. Simonneau, P. Elley, H. Amouri, C. Aubert, L. Fensterbank, V. Gandon, M. Malacria, J. Moussa, C. Ollivier, *Chem. Commun.* 2013, 49, 7833. b) M. Augé, A. Feraldi-Xypolia, M. Barbazanges, C. Aubert, L. Fensterbank, V. Gandon, E. Kolodziej, C. Ollivier, *Org. Lett.* 2015, 17, 3754.
- [27] K. Kashima, K. Teraoka, H. Uekusa, Y. Shibata, K. Tanaka, Org. Lett. 2016, 18, 2170.
- [28] N. Sakiyama, D. Hojo, K. Noguchi, K. Tanaka, Chem. Eur. J. 2011, 16, 1428.
- [29] For selected examples of the asymmetric synthesis of axially chiral anilides, see: a) T. Hata, H. Koide, N. Taniguchi, M. Uemura, Org. Lett. 2000, 2, 1907. b) O. Kitagawa, M. Kohriyama, T. Taguchi, J. Org. Chem. 2002, 67, 8682. c) J. Terauchi, D. P. Curran, Tetrahedron: Asymmetry 2003, 14, 587. d) D. J. Bennett, P. L. Pickering, N. S. Simpkins, Chem. Commun. 2004, 1392. e) O. Kitagawa, M. Takahashi, M. Yoshikawa, T. Taguchi, J. Am. Chem. Soc. 2005, 127, 3676. f) S. Brandes, M. Bella, A. Kjærsgaard, K. A. Jørgensen, Angew. Chem. Int. Ed. 2006, 45, 1147. g) K. Kamikawa, S. Kinoshita, H. Matsuzaka, S. Uemura, Org. Lett. 2006, 8, 1097. h) S. Shirakawa, K. Liu and K. Maruoka, J. Am. Chem. Soc. 2012, 134, 916.

- [30] a) K. Tanaka, K. Takeishi, K. Noguchi, J. Am. Chem. Soc. 2006, 128, 4586. b) K. Tanaka, K. Takeishi, Synthesis 2007, 2920.
- [31] The diastereo- and enantioselective construction of both the C–C and C–N axial chirality by the rhodium(I)catalyzed [2+2+2] cycloaddition was reported. See: R. P. Hsung, R. Figueroa, W. L. Johnson, Org. Lett. 2007, 9, 3969.
- [32] For selected examples of the asymmetric synthesis of axially chiral benzamides, see: a) S. Thayumanavan,
 P. Beak, D. P. Curran, *Tetrahedron Lett.* 1996, 37, 2899. b) H. Koide, M. Uemura, *Chem. Commun.* 1998, 2483. c) J. Clayden, L. W. Lai, *Angew. Chem. Int. Ed.* 1999, 38, 2556. d) R. Rios, C. Jimeno, P. J. Carroll,
 P. J. Walsh, *J. Am. Chem. Soc.* 2002, *124*, 10272. e) V. Chan, J. G. Kim, C. Jimeno, P. J. Carroll, P. J. Walsh, *Org. Lett.* 2004, 6, 2051. f) R. Miyaji, Y. Wada, A. Matsumoto, K. Asano, S. Matsubara, *Beil. J. Org. Chem.* 2017, *13*, 1518.
- [33] T. Suda, K. Noguchi, M. Hirano, K. Tanaka, Chem. Eur. J. 2008, 14, 6593.
- [34] For selected early examples, see: a) A. S. C. Chan, W. Hu, C.-C. Pai, C.-P. Lau, Y. Jiang, A. Mi, M. Yan, J. Sun, R. Lou, J. Deng, J. Am. Chem. Soc. 1997, 119, 9570. b) M. A. Arai, T. Arai, H. Sasai, Org. Lett. 1999, 1, 1795. c) M. A. Arai, M. Kuraishi, T. Arai, H. Sasai, H. J. Am. Chem. Soc. 2001, 123, 2907. d) Y. Fu, J.-H. Xie, A.-G. Hu, H. Zhou, L.-X. Wang, Q.-L. Zhou, Chem. Commun. 2002, 480. e) A.-G. Hu, Y. Fu, J.-H. Xie, H. Zhou, L.-X. Wang, Q.-L. Zhou, Chem. Int. Ed. 2002, 41, 2348. f) J.-H. Xie, L.-X. Wang, Y. Fu, S.-F. Zhu, B.-M. Fan, H.-F. Duan, Q.-L. Zhou, J. Am. Chem. Soc. 2003, 125, 4404.
- [35] A. Wada, K. Noguchi, M. Hirano, K. Tanaka, Org. Lett. 2007, 9, 1295.
- [36] A. Mori, T, Araki, K. Noguchi, K. Tanaka, Eur. J. Org. Chem. 2013, 6774.
- [37] Y. Kimura, Y. Shibata, K. Tanaka, Chem. Lett. 2018, 47, 806.
- [38] Recently, the enantioselective synthesis of axially chiral tribenzothiepin derivatives by the rhodium(I)catalyzed [2+2+2] cycloaddition was reported. See: Y. Tahara, R. Matsubara, A. Mitake, T. Sato, K. S. Kanyiva, T. Shibata, *Angew. Chem. Int. Ed.* 2016, 55, 4552.
- [39] SEGPHOS[®] は高砂香料工業株式会社の登録商標です。dppp[®] は北興化学工業株式会社の登録商標 です。

製品紹介

BTMAP-Fc (2)

高いサイクル安定性を実現する水系有機レドックスフロー電池材料

BTMAP-Vi Dihydrate (1)

製品コード: B5659 5g 29,500円 製品コード: B5660 5g 29,500円

レドックスフロー電池 (RFB) は、大型化・高容量化に適した蓄電池であり、無機材料を中心に研究が進んでいます。一方、有機材料を活物質として用いた有機レドックスフロー電池についても、資源制約が少ないことから注目されています。最近 Gordon と Aziz らは、水系有機レドックスフロー電池 (ORFB) 材料として、トリメチルアンモニオプロピル基で修飾されたビオロゲン誘導体1とフェロセン誘導体2を開発しました¹¹。1の還元電位は-0.358 V、2の酸化電位は+0.390 V (vs. SHE)であり、それぞれ水への溶解度が約2.0 M と高いこと、中性付近のpH でも駆動できること、化学的・電気化学的安定性が高いといった特長をもちます。それらを使用した RFB (図1) は、99.9989%/cycle (at 0.75-1.00 M) という非常に高いサイクル安定性を実現しています。



図1.1および2を使用したレドックスフロー電池の模式図

文献

 A neutral pH aqueous organic – organometallic redox flow battery with extremely high capacity retention E. S. Beh, D. D. Porcellinis, R. L. Gracia, K. T. Xia, R. G. Gordon, M. J. Aziz, ACS Energy Lett. 2017, 2, 639.

グリコーゲン合成酵素キナーゼ3(GSK3)阻害剤:SB216763

SB 216763 (1)

製品コード : B5716 10mg 13,300 円 50mg 39,800 円



SB 216763 (1) は, 強力で選択的な細胞透過性のグリコーゲン合成酵素キナーゼ3 (GSK3)の阻害剤です¹⁾。 その阻害機構は ATP- 競合的です。GSK-3α に対する 1 の Ki と IC₅₀ は, それぞれ 9.10 nM と 34.3 nM です。 マウス ES 細胞 (mESCs) をマウス胚性繊維芽細胞 (MEFs) 上で培養するとき,外因性の白血病阻止因子 (LIF) が存在しない状態においても,1 は mESCs を多能性状態で維持します²⁾。1 は大動脈・性腺・中腎 (AGM) 外殖片中に造血幹細胞 (HSCs)の発生を促進します³⁾。

本製品は試薬であり、試験・研究用のみにご利用ください。

文 献

- M. P. Coghlan, A. A. Culbert, D. A. E. Cross, S. L. Corcoran, J. W. Yates, N. J. Pearce, O. L. Rausch, G. J. Murphy, P. S. Carter, L. R. Cox, D. Mills, M. J. Brown, D. Haigh, R. W. Ward, D. G. Smith, K. J. Murray, A. D. Reith, J. C. Holder, *Chem. Biol.* 2000, *7*, 793.
- L. A. Kirby, J. T. Schott, B. L. Noble, D. C. Mendez, P. S. Caseley, S. C. Peterson, T. J. Routledge, N. V. Patel, *PloS ONE* 2012, 7, e39329.
- C. Ruiz-Herguido, J. Guiu, T. D'Altri, J. Inglés-Esteve, E. Dzierzak, L. Espinosa, A. Bigas, J. Exp. Med. 2012, 209, 1457.

RET キナーゼ阻害剤:RPI 1

RPI1 (1)

製品コード: R0202 10mg 18,000 円 50mg 62,000 円



RPI 1 (1) は細胞透過性の ret/ptc1 キナーゼ阻害剤で ret/ptc1 遺伝子を発現している NIH3T3 の形質転換体 (NIH3T3^{ptc1} 細胞)の足場非依存性増殖を阻害します (IC₅₀ = 0.97 μM)¹⁾。標的として上皮成長因子受容体を 用いたチロシンキナーゼアッセイによってその阻害様式が ATP 競合的であることが示されています。また, 1 は肝細胞増殖因子で誘導した MET のチロシンリン酸化 (Tyr1234/Tyr1235)を濃度依存的に阻害します²⁾。

ret/ptc kinase: rearranged in transformation/papillary thyroid carcinomas kinase MET: mesenchymal-epithelial transition factor

本製品は試薬であり、試験・研究用のみにご利用ください。

文 献

- 1) C. Lanzi, G. Cassinelli, T. Pensa, M. Cassinis, R. A. Gambetta, M. G. Borrello, E. Menta, M. A. Pierotti, F. Zunino, *Int. J. Cancer* 2000, *85*, 384.
- 2) G. Cassinelli, C. Lanzi, G. Petrangolini, M. Tortoreto, G. Pratesi, G. Cuccuru, D. Laccabue, R. Supino, S. Belluco, E. Favini, A. Poletti, F. Zunino, *Mol. Cancer Ther.* **2006**, *5*, 2388.

SH 基と特異的に反応するタンパク質

Bovine Serum Albumin Maleimide Conjugate (1mg×3) (1)

Horseradish Peroxidase Maleimide Conjugate (0.5mg×3) (2)

Streptavidin Maleimide Conjugate (3)

マレイミド基は, pH 6.5 ~ 7.5 の溶液中でチオール基(SH 基, スルフヒドリル基) と化学選択的に反応し, 安定なチオエーテル基を形成します¹⁾(図 1)。また, この性質を利用することで, タンパク質中の SH 基との 特異的な反応に利用することができます。

> $R'-SH + \bigvee_{O}^{O} N-R \longrightarrow R' \xrightarrow{S} \bigvee_{O}^{O} N-R$ thiol compounds maleimide derivatives

図1.チオール基とマレイミド基の反応

タンパク質では、SH 基はシステインの側鎖に存在します。一方、システインを含まないタンパク質については、SATA や SATP などのチオール付加試薬を用いることで、タンパク質中の第一級アミノ基に SH 基を導入することが可能です。さらに、タンパク質内の SH 基がジスルフィド結合を形成している場合は、DTT や 2-MEA などの還元剤でジスルフィド結合を切断することで SH 基を露出させることができます。

1,2および3はそれぞれ、ウシ血清アルブミン、ペルオキシダーゼ(西洋わさび由来)、ストレプトアビジンにマレイミド基を導入した試薬で、SH基を含むタンパク質やペプチドとの特異的な反応に用いられます。 例えば2を使用すると、簡単に抗体をHRP標識することができます(図2)。また、各製品は使い切りサイズで小分けされているため、試薬の秤量の手間が省けます。



図 2.2 を用いた抗体の HRP 標識

文 献

1) Bioconjugate Techniques, Second Edition, ed. by G. T. Hermanson, Academic Press, 2008.

関連製品

25g 4,200 円	100g 12,600 円	500g 35,100 円	A0296
	1g 5,300 円	5g 18,000 円	D3647
	1g 28,600 円	5g 99,200 円	S0431
)		100mg 14,300 円	S0859
	25g 4,200 円)	25g 4,200 円 100g 12,600 円 1g 5,300 円 1g 28,600 円)	25g 4,200 円 100g 12,600 円 500g 35,100 円 1g 5,300 円 5g 18,000 円 1g 28,600 円 5g 99,200 円) 100mg 14,300 円



製品コード : B5944 1 mg × 3vial 14,000 円 製品コード : H1621 0.5 mg × 3vial 14,000 円 製品コード : T3531 0.5 mg 14,000 円

糖鎖リモデリングに有用な均一構造の N 型糖鎖

Disialyloctasaccharide (1)

Sialylglycopeptide (2)

製品コード : D4065 10mg 20,000 円 製品コード : S0523 10mg 15,000 円

生合成を介して作られる生体内の糖鎖構造は分岐構造を有し、鎖長も不均一であるため、糖鎖の役割の理解 が困難です。そこで、均一構造の糖鎖に変換して機能を調査することは、生体内の糖鎖機能を知るための重要 な手法となります。ジシアリルオクタサッカリド(1)とシアリルグリコペプチド(2)は、糖鎖リモデリング 反応における均一構造の糖鎖供与体として用いることができます¹⁾。例えば、endo-β-N-アセチルグルコサミ ニダーゼ(Endo-M)の変異体であるグライコシンターゼ(Endo-M N175Q)を用いた N 型糖鎖のリモデリン グにより、抗体医薬のコアフコースの無い糖鎖を均一構造の N 型糖鎖に挿げ替えることが可能です。



文 献

1) M. Umekawa, C. Li, T. Higashiyama, W. Huang, H. Ashida, K. Yamamoto, L. X. Wang, J. Biol. Chem. 2010, 285, 511.

2) M. Noguchi, T. Tanaka, H. Gyakushi, A. Kobayashi, S. Shoda, J. Org. Chem. 2009, 74, 2210.

関連製品

5g 5,800 円	25g 17,700 円	C1408
	5mg 30,000 円	G0466
	1mg 120,000 円	M3174
pressed in Candida b	oidinii	
	1vial 51,100 円	A1651
in <i>Escherichia coli</i>		
	1vial 61,700 円	G0365
	5g 5,800 円 pressed in <i>Candida be</i> in <i>Escherichia coli</i>	5g 5,800 円 25g 17,700 円 5mg 30,000 円 1mg 120,000 円 pressed in <i>Candida boidinii</i> 1vial 51,100 円 in <i>Escherichia coli</i> 1vial 61,700 円





www.TCIchemicals.com/ja/jp/



東京化成工業株式会社

■本社営業部 〒103-0023 東京都中央区日本橋本町4-10-2 TCIビル2階 Tel: 03-3668-0489 Fax: 03-3668-0520 E-mail: Sales-JP@TCIchemicals.com ■大阪営業部 〒541-0041 大阪府大阪市中央区北浜1-1-21 第2中井ビル1階 Tel: 06-6228-1155 Fax: 06-6228-1158 E-mail: osaka-s@TCIchemicals.com 〒103-0023 東京都中央区日本橋本町4-10-1 □化成品部 Tel: 03-5651-5171 Fax: 03-5640-8021 E-mail: finechemicals@TCIchemicals.com

弊社製品取扱店

本文に掲載した化学品は試薬であり、試験・研究用のみに使用するものです。化学知識のある専門家以外の 方のご使用はお違けください。 界社は掲載した見品について発生した特許法上の諸問題をユーザーの方々に保証するものではありません。 掲載した製品におよびその価格等は終行時のものです。諸事何によりやむを得す変更を行う場合があります。 本誌の内容の一部または全部を無難いで転載るれば複要することはご達慮ください。

