称号及び氏名	博士(理学) 浦 里華子		
学位授与の日付	2022 年 3 月 31 日		
論 文 名	Studies on Chemistry of Diphosphenes Bearing 1,1'-Binaphthyl Groups: Synthesis, Complexation, and Catalytic Activities (1,1'-ビナフチル骨格を有するジホスフェンの合成、錯形成反応、 触媒活性に関する研究)		
論文審査委員	主査     神川     憲       副査     麻田     俊雄       副査     大橋     理人       副査     松坂     裕之		

# 論文要旨

# Studies on Chemistry of Diphosphenes Bearing 1,1'-Binaphthyl Groups: Synthesis, Complexation, and Catalytic Activities

1,1'-ビナフチル骨格を有するジホスフェンの

合成、錯形成反応、触媒活性に関する研究

浦 里華子

論文概要

遷移金属錯体を用いた触媒的有機合成反応において、配位子の選択は反応性、位置および立体選択性を制御する上で極めて重要である。最もよく用いられる配位子の一つとして、σ供与性の高いホスフィンが挙げられる(Figure 1)。一方、有機リン化合物においてはホスフィン以外にも、リン-炭素原子間、あるいはリン-リン原子間に多重結合を有する低配位子リン化合物が知られている。



リン原子間二重結合を有するジホスフェンは、1981 年に吉藤らによって、か さ高い置換基である Mes\*基(Mes\*=2,4,6-'Bu<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>)を導入することで初めて安定 な化合物として単離された。それ以来、合成や反応性に関する基礎化学的な研究 が精力的に行われてきた。これまでの研究より、ジホスフェンは小さい HOMO-LUMO ギャップと π\*軌道に由来する低い LUMO を持つことが明らかに されている。低い LUMO を有するジホスフェンの特徴を活用することによって、 高い電子受容性を示す配位子として触媒反応を促進することが期待できる。申 請者は、不斉触媒反応への展開も念頭におき、軸不斉のビナフチル基を有するジ ホスフェン配位子の合成、その性質の解明、ジホスフェン配位子を用いた錯形成 反応および触媒反応への応用に関する研究を行った。以下にその詳細を述べる。

### 1. 1,1'-ビナフチル置換ジホスフェン1の合成及びその性質の解明

#### 



Compound	d(P=P)/Å	∠(C-P-P)/deg
rac- <b>1</b>	2.0325(6)	98.59(4), 103.07(4)
( <i>S</i> )-1	2.0351(7)	97.72(6), 102.64(6)

ホスファイト 3 を光学分割した後、ラセミ体のシホスフェン 1 と同様の万法 を用いて合成した。X 線構造解析より、ジホスフェン 1 のラセミ体及び光学 活性体の構造の詳細を明らかにした (Figure 2)。リン原子間結合長はラセミ体 では 2.0325(6) Å、(S)体では 2.0351(7) Å、CPP 結合角は 97.72(6)°-103.07(4)° で あった。これらの値は、これまでに報告されている Mes\*基を有するジホスフ ェンと同程度であった。

Scheme 1.



2. ジホスフェン-金(I)錯体3の合成と分子内ヒドロアリール化反応への応用 π酸性を有する金錯体はアルキンの活性化ができることから、様々な触媒的変換 反応が知られている。電子受容性のジホスフェンと組み合わせると、金(I)のπ酸性が高められるため、より高活性な触媒反応の実現が期待される。そこで、1を配位子にもつ金(I)錯体の合成を検討した。重クロロホルム溶媒中、1に1当量のクロロ(テトラヒドロチオフェン)金(I)を加えたところ、錯体3が定量的に得られた(Scheme 2)。X線構造解析から立体的にかさの低いビナフチル基側のリン原子が金原子にη<sup>1</sup>配位していることがわかった。

続いて、得られた金(I)錯体 3 を触媒としてアリールブチニルエーテル 4a の分 子内ヒドロアリール化反応を検討したところ、対応するベンゾピラン誘導体 5a を高収率で与えることがわかった(Scheme 3)。さらに、不斉ジホスフェン配位子 をもつ金錯体を用いて、基質 4b,c のアトロプ選択的分子内ヒドロアリール化反 応を行ったところ、低い値ではあるもののエナンチオ選択性が発現した。これは ジホスフェンが遷移金属触媒反応の配位子として有用であることを示した最初 の例である。



## 3. ビスジホスフェン6の合成とパラジウム(II)との錯形成反応

単座ビナフチル置換ジホスフェン配位子 1 を用いると、金(I)錯体の合成およびヒドロアリール化への応用が可能であることを見出した。しかしながら、遷移金属触媒反応で広く用いられるパラジウムやロジウムなどの他の遷移金属元素との錯形成反応では対応する錯体を得ることができなかった。そこで、金属元素に対する配位能およびキラル環境の改善を目指して、二座ジホスフェン配位子 6 の合成を行うこととした。

ジホスフェン1の中間体である、光学活性なホスファイト7に対して、ベンジル位の臭素化、ウィルキンソン触媒を用いたホモカップリング反応を行うことにより、ビナフチル基の3位をエチレン架橋させたホスファイト誘導体8を得た(Scheme 4)。その後、既知の方法を用いてビスジホスフェン6へと変換した。化合物6は各種スペトル測定およびX線結晶構造解析よりその構造を明らかに



Scheme 4.

続いて、ジホスフェン6とPd(II)との錯形成反応を検討した(Scheme 5)。重 ジクロロメタン溶媒中、6と[Pd(π-allyl)(cod)](SbF<sub>6</sub>)との錯形成反応を検討した ところ錯体9が得られ、<sup>31</sup>PNMR スペクトルにおいて、4種類のピークが観測 された。化学シフト値およびカップリングコンスタントが金錯体 3 と類似し ていたことから、二つのジホスフェン部位がパラジウム にη<sup>1</sup>配位した錯体9 がであることが示唆された。一方、6とPdCl<sub>2</sub>(cod)との錯形成反応では錯体10 が得られた。4種類のピークの化学シフト値が大きく異なることから、二種類 のジホスフェン部位の配位様式が異なる錯体であることが示唆された。リン 原子間に多重結合性を示す錯体を考慮した結果、パラジウム上の一方の塩素 がジホスフェンのリン上へと転位した錯体であることが示唆された。錯体10 の異性体間の安定性の比較、<sup>31</sup>PNMR の化学シフト値、塩素の転位の機構によ り、化合物10が得られていることを明らかにした。塩素の転位は、ジホスフ ェンの優れた電子受容性を反映した特異な結果であると考えられる。本結果 は、ジホスフェン配位子を有する2価パラジウム錯体の最初の例である。



## [雑誌論文]

(1)

"1,1'-Binaphthyl-substituted Diphosphene: Synthesis, Structures, and Chiral Optical Properties" Akihiro Tsurusaki, <u>Rikako Ura</u>, Ken Kamikawa, *Dalton Trans*, **2018**, *47*, 4437-4441.

(2)

"A Gold(I) Complex with a 1,1'-Binaphthyl-substituted Diphosphene: Synthesis, Structure, and Catalytic Application to Intramolecular Hydroarylation Reactions" Akihiro Tsurusaki, <u>Rikako Ura</u>, Ken Kamikawa, *Organometallics*, **2020**, *39*, 87-92.

(3)

"Palladium(II) Complexes of Bis(diphosphene) with the Different Coordination Behavior" <u>Rikako Ura</u>, Akihiro Tsurusaki, Ken Kamikawa, *Dalton Trans*, **2022**, *51*, 2943-2952.

### 学位論文審査結果の要旨

遷移金属錯体を用いた触媒的有機合成反応において、配位子の選択は反応性、位置およ び立体選択性を制御する上で極めて重要である。一般的なホスフィン配位子と比較して、低 配位リン化合物を配位子として活用する研究は限定的であり、ジホスフェン(リンーリン二 重結合化合物の総称)を用いた例はこれまでに知られていなかった。本論文では、軸不斉を 有するビナフチル基を有するジホスフェンを開発するとともに、その構造、性質、錯形成挙 動、触媒活性を明らかにした。論文の内容は以下の通りである。

(1) ビナフチル置換ジホスフェンの合成に成功し、X 線結晶構造解析および各種分光測定に より構造と性質を明らかにした。特に、CD スペクトルにおいて、長波長領域の吸収の正負 が反転する挙動が見られた。理論計算により、室温中における C(Naph)-P 結合まわりの回転 がスペクトルに変化をもたらすことを明らかにした。本化合物は、光学活性なジホスフェン の初めての例である。

(2) 得られたジホスフェンを用いて、錯形成および遷移金属触媒反応へと展開した。ジホス フェンー金(I)錯体を合成し、立体的にかさの低いビナフチル基側のリン原子が金原子に 印 配位していることを明らかにした。また、金(I)錯体を触媒とする分子内ヒドロアリール化反 応を検討し、高収率で環化生成物を与えるとともに、不斉ジホスフェン配位子を用いた場合 にはアトロプ選択的に反応が進行することも見出した。本結果は、ジホスフェンが遷移金属 触媒反応の配位子として活用できることを示した初めての例である。

(3) 二座配位子であるエチレン架橋ビスジホスフェンを新たに開発し、パラジウム(II)錯体 との錯形成反応を検討した。パラジウム(II)種によって、η<sup>1</sup>/η<sup>1</sup>-ビスジホスフェン錯体および η<sup>1</sup>-ジホスフェン/η<sup>2</sup>-ホスファニルホスフィド錯体が得られることを見出した。特に後者では、 パラジウム上の塩素がリンへと転位する挙動が見られた。理論計算を用いて、転位機構およ び錯体の結合様式も明らかにした。電子受容性ジホスフェンが、特異な錯形成を示す結果で ある。

以上のように本論文では、世界に先駆けて新たなジホスフェン配位子を開発し、その構造、性質、錯形成および触媒活性を明らかにしている。本成果は、典型元素化学・有機金属化学の観点からも大いに有意義であり、学位論文審査委員会では本成果が学位論文として +分な内容を有しているものと判断した。

学位論文審査委員会

 委員長
 神川
 憲

 麻田
 俊雄

 大橋
 理人

 松坂
 裕之