

論文の内容の要旨

論文題目 オリゴアレーン型触媒の創製と
位置選択的クロスカップリングの開発

氏名 石川俊平

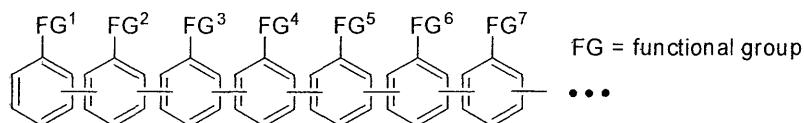
有機合成化学は医薬品開発などの研究とともにめざましい発展を遂げてきた。しかしながら、現在の化学合成の研究は、合成に急を要する分子の合成などに必ずしも効率的な方法をとるわけではない。これは、ある反応を行う際に、一般性が高くなるように開発された既存の反応剤を用い、その反応剤が有効に機能するように基質を修飾して反応を最適化するというストラテジーをとっているためであると筆者は考えた。これに対し筆者は過去の研究と生物のとる化学合成のストラテジーをヒントに、効率的に化学合成を行うためには次のようなストラテジーが有効であると考えた。

- ・ 反応には数種類の構成単位から容易に調製可能な触媒分子を使用する
- ・ 基質に応じて触媒を修飾することで反応を最適化する
- ・ 精密な分子認識によって基質を高活性な触媒中心に接近させ、高い特異性と選択性を発現させる
- ・ 直接的で短工程の合成経路を確立する

というものである。

筆者はこのストラテジーに沿った触媒分子の基本骨格としてオリゴアレーンという分子に着目した(**Figure 1**)。オリゴアレーン類は、アレーン単位が炭素-炭素結合で連結しているために化

Figure 1. Oligoarenes.



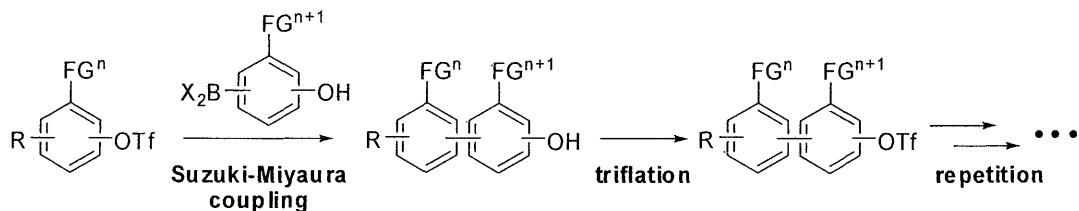
学的に安定であり、骨格は剛直なため触媒の構造予測が比較的容易にでき、芳香環上への官能基の導入や芳香環同士の連結パターンを変えることで多様性の構築が可能である。したがって、オリゴアレーン型触媒を用いれば、様々な基質に対する特異性や選択性の獲得が期待でき、様々な分子変換を可能にする高活性な反応を実現できると思われた。

そこで、本論文ではこのオリゴアレーン型触媒の創製を目的とし、次の2点を行った。

- ・ オリゴアレーン型分子の効率的合成法の確立
- ・ オリゴアレーン型分子の触媒への応用例としての位置選択性クロスカップリングの開発

まず、オリゴアレーン類の効率的合成法としてヒドロキシアリールボロン酸類をモノマー単位とする、Suzuki-Miyauraカップリング—トリフラート化二段階繰り返し合成法を考えた。これはポリペプチド合成を、N末端が保護されたアミノ酸をモノマー単位として縮合—脱保護の二段階を繰り返す方法で行うことに対応するものである。

Figure 2. Repetitive two-step method for oligoarene synthesis.



鍵となる Suzuki-Miyaura カップリングの条件を検討した結果、モノマー単位としてヒドロキシアリールボロン酸またはボロン酸無水物を用いる場合には **condition A, B** が、モノマー単位としてヒドロキシアリールボロン酸のピナコールエステルを用いる場合には **condition D** が、反応を室温で円滑に進行させることを見出した(Figure 3)。さらに、分岐点構築ユニットに保護された水酸基やクロロ基を持つ分子を利用することで、枝分かれ型のオリゴアレーン型分子も合成可能であることを見出した。

Figure 3. Optimized conditions for Suzuki-Miyaura coupling.

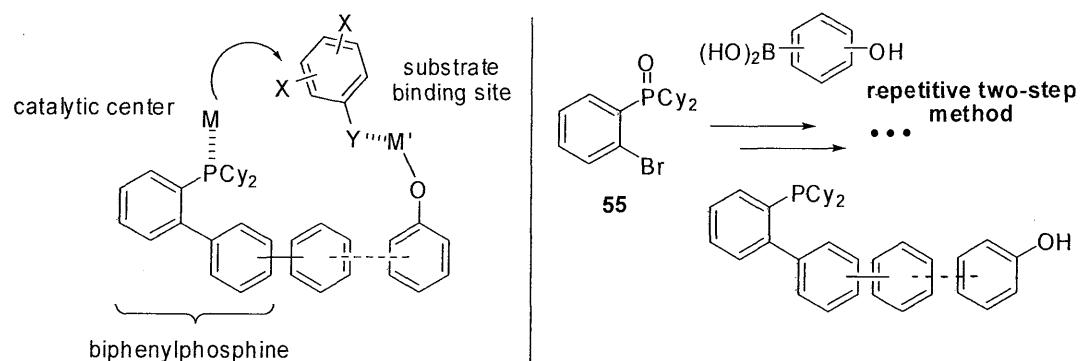
for 	condition A $\text{Pd}(\text{OAc})_2$ (2 mol%) S-PHOS (2.4 mol%) KF (3.3 equiv) THF/H ₂ O(4/1), rt	condition B $\text{Pd}(\text{OAc})_2$ (2 mol%) X-PHOS (2.4 mol%) KF (3.3 equiv) THF/H ₂ O(4/1), rt
for 	condition D $\text{Pd}(\text{OAc})_2$ (2 mol%) 4 (2.4 mol%) $\text{LiOH}\cdot\text{H}_2\text{O}$ (2.4 equiv) THF/H ₂ O(4/1), rt	

次に、オリゴアレーン型触媒の有効性を示すべく、最初の試みとして芳香環上のハロゲン原子に対する選択性的なクロスカップリングを触媒開発のターゲットとした。これまでに、ヘテロ原子を含む複素環上のハロゲン原子の位置選択性的な反応は多くの例が知られているが、単純なベンゼン環上での反応の報告例はわずかであった。そして、これらのほとんどは、より電子不足の位置で反応が進行して選択性が発現する。もし反応を、基質の電子状態や立体を問わず、狙った位置

のみで進行させることができれば、残った反応点を起点にさらに次の反応段階へ移ることができるので、複雑な多置換アレンの化学合成を短縮化できる可能性がある。

位置選択性を得るには、触媒が基質を捕捉し、目的の反応点のみを高活性な触媒中心に接近させるように構造を設計することが有効と考えられた(Figure 4)。そこで、基質を捕捉するための水酸基と、遷移金属に配位するためのホスフィノ基を併せ持つオリゴアレン型分子を合成することにした。触媒中心は高活性な触媒能が期待できる Buchwald らのビフェニル型ホスフィンを設計した。そして、触媒構造は、アレン鎖の部分を適切に変換することによって、基質の反応点の位置に応じて最適にチューニングできると考えた。

Figure 4. Catalyst design and ligand synthesis.



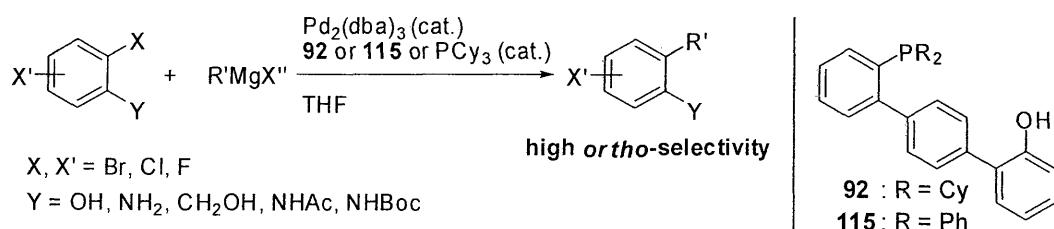
目的のホスフィンは、それまでに開発していた二段階繰り返し合成法を応用して合成した。種々検討を行った結果、ホスフィノ基をホスフィニル基として保護した **55** を出発物質とし、Suzuki-Miyaura カップリングとトリフラート化を繰り返してアレン鎖を伸長し、最後に還元して HBF_4 塩として保護して精製する、という方法が優れていることを見出した。この合成法により様々な置換パターンを持つリガンドライブラリーを得ることができた。

合成した水酸基含有オリゴアレン型ホスフィンを、Pd 触媒のリガンドとして用い、まず、モノブロモフェノールと PhMgBr とのクロスカップリングについてスクリーニングした。その結果、多くのホスフィンでメタ位の反応が速かったのに対して、**92** はオルト位の反応を顕著に加速することを見出した。また、競合反応の検討から **92** は反応を位置特異的に進行させることを明らかとした。この反応では基質やリガンドの水酸基をメチルエーテルとした場合には良好に反応が進行しなかったことから、両方の水酸基が反応の加速に重要な役割を担っているといえる。

モノブロモフェノールの位置特異的な反応が良好な結果を収めたので、続いてこれを、同一ベンゼン環上の二つのハロゲン原子に対する位置選択性反応へと展開した(Figure 5)。

まず 2,4-dibromophenol の反応について、リガンドを検討した結果、 PCy_3 や水酸基のないビフェニル型ホスフィンを用いた場合には反応は遅いうえにオルト、パラ非選択性となったのに対し、**92** を用いた場合には高オルト選択性で迅速に反応が進行した。さらにリン原子上の置換基を

Figure 5. Site-selective cross-coupling.



ジフェニル(115)とするとジアリール化が抑制されて収率が向上した。

次に、ジクロロフェノール類についても検討した結果、反応は完璧なオルト選択性で進行し、ジブロモフェノールのときに問題となったジアリール化体は全く得られないことがわかった。さらにジブロモフェノールの場合と異なり、 PCy_3 を用いたときにも高オルト選択性が得られることを見出した。**92** や **115** のオルト位への反応の加速効果は非常に大きく、4-bromo-2-chlorophenol の反応では、 PCy_3 を用いるとパラ位のブロモ基が優先して反応するのに対し、**92** や **115** を用いるとオルト位のクロロ基と反応した化合物が優先して生成した。さらに、反応はフルオロ基に対しても進行したが、この場合は PCy_3 の反応性が **92** を上回った。

各ハロゲン原子に対する **92** と PCy_3 の反応性と選択性の要因を明らかにするために速度論的な解析による反応機構の考察を行った(Figure 6)。まず、Pd-**92**錯体を用いたときの σ -bromophenol の反応速度は基質濃度の増加に伴い飽和したのに対し、 p -bromophenol の反応速度は基質濃度による飽和は観測されなかった。また、2,4-dichlorophenol のオルト位の反応のキネティクスは σ -bromophenol と同様の結果となり、2,4-difluorophenol のオルト位の反応のキネティクスは p -bromophenol に近い結果となった。一方、Pd- PCy_3 錯体を用いたときには、どのハロゲン原子のキネティクスも大きな差は見られなかった。以上の結果から、**92** を用いるオルト位のブロモ基やクロロ基に対する反応は Michaelis-Menten 型の機構で進行していると推察される。すなわち、Pd-**92** 錯体は基質が Mg イオンを介して結合した錯体との速い平衡状態にあり、この錯体から律速段階で不可逆過程の酸化的付加が進行し、速いトランスメタル化と還元的脱離を経て目的物が生成し、触媒が再生すると推察される。**92** を用いる反応はリガンドの水酸基が基質の Pd への接近に効果的に働いて、触媒支配で高反応性と高選択性が発現すると考えられる(Figure 7)。一方、 PCy_3 のクロロ基やフルオロ基への反応は Mg とハロゲン原子の相互作用が結合切断に効果的となり、基質支配で高オルト選択性が発現したと考えられる。

Figure 6. Kinetic studies.

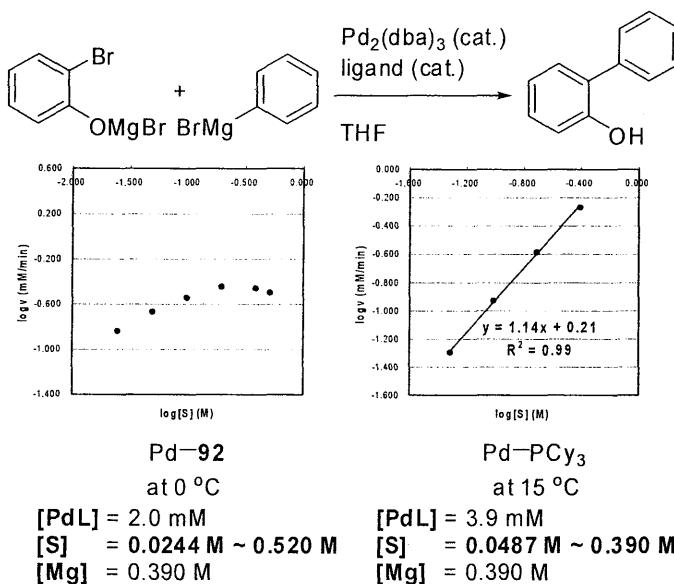
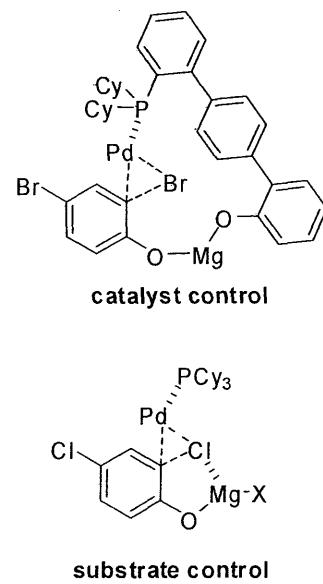


Figure 7. Assumed transition states.



以上のように、オリゴアレーン型触媒のストラテジー、またはその研究過程で発見した触媒系によって、それまで為し得なかつた化学合成が実現された。本論文で得られた知見は、今後、化学合成研究において、より複雑な分子へと応用し、さらに新しい化学を展開する上で有用な指針を与えると期待される。