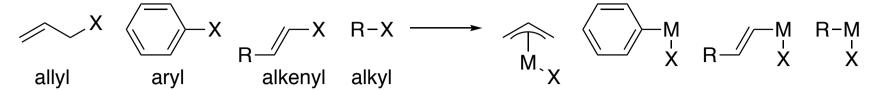
金属への酸化的付加とC-M結合形成

2017年度

反応のパターン

有機金属化学第9回



求核置換型の酸化的付加

三中心遷移状態を経由する酸化的付加



反応例

$$CI \xrightarrow{Pd(0)} CI \xrightarrow{Pd} CI$$

$$PdCI_2 + ROH$$

反応例

$$Pd(PPh_3)_4 \xrightarrow{-2PPh_3} "Pd(PPh_3)_2" \xrightarrow{Ph-Br} PPh_3 - Pd-PPh_3$$
Br

辻・Trostアリル化

最初の報告

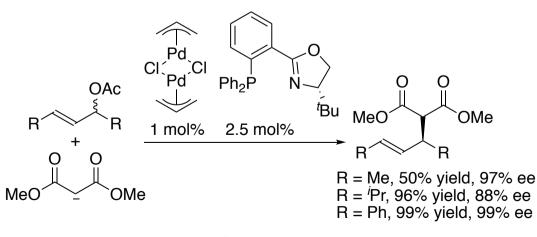
π-allyl配位子は求核攻撃を受ける

Tsuji, J.; Takahashi, H.; Morikawa, M. *Tetrahedron Lett.* **1965**, *6*, 4387-4388.

Trost, B. M.; Fullerton, T. J.

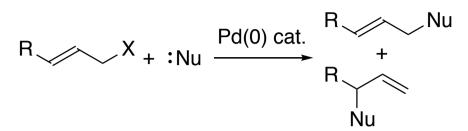
J. Am. Chem. Soc. 1973, 95, 292-294.

不斉反応(非対称化)

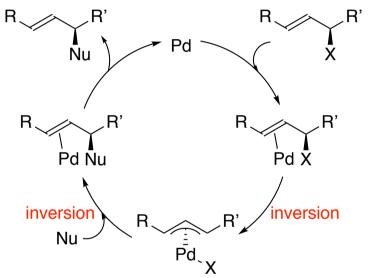


Matt, P. v.; Pfaltz, A., Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 1993, 32, 566-568.

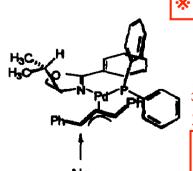
Pdは触媒量でも良い:Tsuji-Trost allylic alkylation



反応機構



2回の求核置換を経由して反応



πアリル中間体において カスフィンのトランスが小り

tスフィンのトランスが少し長い 、

Sprinz, J.; Kiefer, M.; Helmchen, G.; Reggelin, M.; Huttner, G.; Walter, O.; Zsolnai, L., Tetrahedron Lett. 1994, 35, 1523-1526.

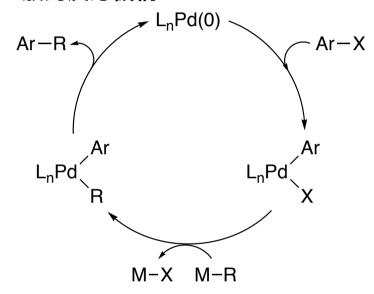
クロスカップリング:反応形式と発見まで

反応形式



反応の重要性:

般的反応機構



反応の分類 M-R反応剤の金属により名前が異なる

熊田・玉尾・Corriuカップリング

M = MgX, Li; cat: Pd or Ni

Stilleカップリング

 $M = SnR_3$; cat: Pd

鈴木・宮浦カップリング

 $M = BX_2$ (+ base); cat: Pd

根岸カップリング

M = **ZnX**; cat: Pd or Ni

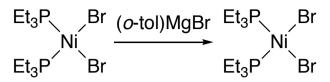
檜山カップリング

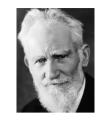
 $M = SiR_3$ (+ base); cat: Pd

園・ 萩原カップリング

M = **Cu** (with alkyne); cat: Pd

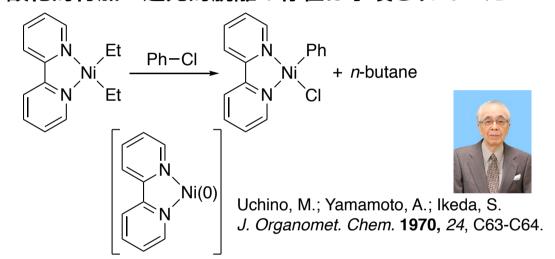
トランスメタル化の発見



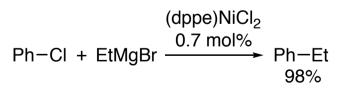


Chatt, J.; Shaw, B. L., J. Chem. Soc. 1960, 1718-1729.

酸化的付加・還元的脱離の存在は示唆されていた



クロスカップリングの発見







反応機構も同時に提唱

$$L_2NiX_2 + 2RMgX' \longrightarrow L_2NiR_2 + 2MgXX'$$
1

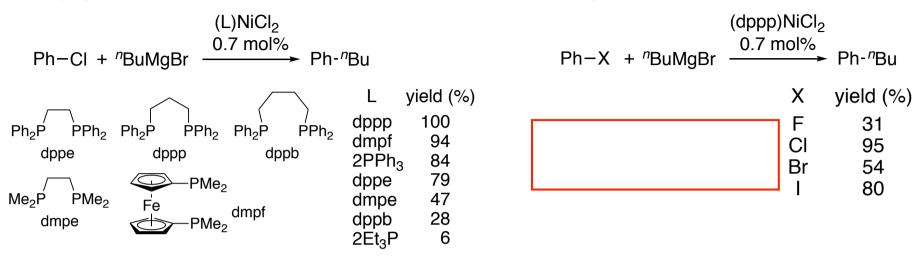
$$L_2NiR_2 + R'X'' \longrightarrow L_2Ni(R')(X'') + R-R$$

Tamao, K.; Sumitani, K.; Kumada, M. J. Am. Chem. Soc. 1972, 94, 4374-4376.

熊田・玉尾カップリング

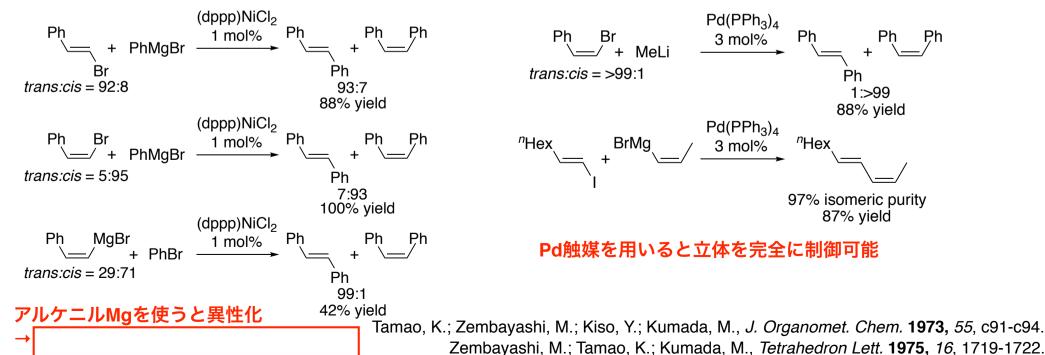
二座配位子の効果

ハロゲン化アリールによる違い

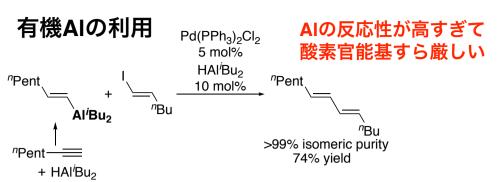


Kohei, T.; Koji, S.; Yoshihisa, K.; Michio, Z.; Akira, F.; Shun-ichi, K.; Isao, N.; Akio, M.; Makoto, K., Bull. Chem. Soc. Jpn. 1976, 49, 1958-1969.

トランスメタル化における異性化=選択性低下→Pdなら解決

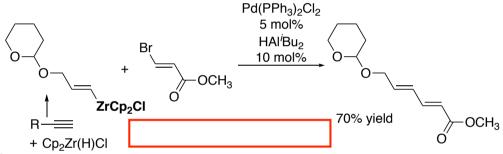


根岸カップリング



Baba, S.; Negishi, E., J. Am. Chem. Soc. 1976, 98, 6729-6731.

有機Zrの利用で官能基許容性向上



Okukado, N.; Van Horn, D. E.; Klima, W. L.; Negishi, E.-i. *Tetrahedron Lett.* **1978**, *19*, 1027-1030.

有機亜鉛の利用で官能基許容性向上

$$\begin{array}{c} \text{Ni(acac)}_2 \text{ (5 mol\%)} \\ \text{PPh}_3 \text{ (5 mol\%)} \\ \text{OCH}_3 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{OCH}_3 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{OCH}_3 \\ \end{array}$$

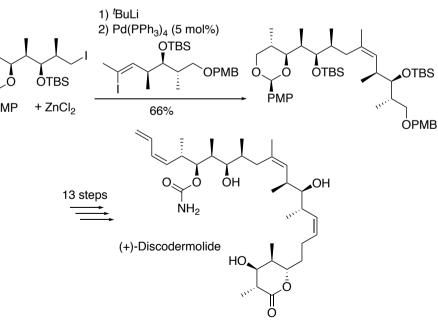
Negishi, E.; King, A. O.; Okukado, N., *J. Org. Chem.* **1977**, *42*, 1821-1823. King, A. O.; Okukado, N.; Negishi, E.-i. *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* **1977**, 683-684.

試薬そのものが作りやすい





複雑天然物の合成にも応用された



Smith, A. B.; Beauchamp, T. J.; LaMarche, M. J.; Kaufman, M. D.; Qiu, Y.; Arimoto, H.; Jones, D. R.; Kobayashi, K. *J. Am. Chem. Soc.* **2000**, *122*, 8654-8664.

Stilleカップリング

最初の報告

Milstein, D.; Stille, J. K., J. Am. Chem. Soc. 1979, 101, 4992-4998.

驚異の安定性

$$\begin{array}{c}
 & (a) \\
 & OH \\
 & OH$$

(b) SO₃·py, NEt₂

EtO-
$$\stackrel{\circ}{\text{EtO}}$$
 CO₂Et $\stackrel{1) \text{"BuLi, DMPU}}{2) 3}$ CO₂Et $\stackrel{\circ}{\text{EtO}}$ To $\stackrel{\circ}{\text{Bu}_3}$ Sn $\stackrel{\circ}{\text{Solution}}$ CO₂Et

酸化・塩基条件 にも耐える

Domínguez, B.; Iglesias, B.; de Lera, A. R. Tetrahedron 1999, 55, 15071-15098.

配位子の効果

立体効果というよりは電子効果

Farina, V.; Krishnan, B., J. Am. Chem. Soc. 1991, 113, 9585-9595.

おまけ:Pd₂(dba)₃

古い文献にはPd(dba)₂と記載されることあり =本当はPd₂(dba)₃·dbaである 実験化学講座にも合成法記載 ただし市販品にはPdナノ粒子が含まれる →触媒反応の再現性低下の原因 不斉反応ではeeが下がることも多い

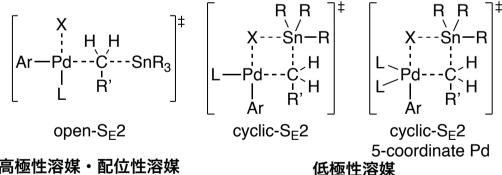
CHCI3で共結晶化すると きれいなPd₂(dba)₃·CHCl₃になる



日本語での解説

http://chemistry4410.seesaa.net/article/261041452.html

トランスメタル化の詳細反応機構



John K. Stille

(died 1989)

高極性溶媒・配位性溶媒

溶媒により異なる

Labadie, J. W.; Stille, J. K., J. Am. Chem. Soc. 1983, 105, 669-670. Labadie, J. W.; Stille, J. K., J. Am. Chem. Soc. 1983, 105, 6129-6137. Casado, A. L.; Espinet, P., J. Am. Chem. Soc. 1998, 120, 8978-8985. Casado, A. L.; Espinet, P.; Gallego, A. M.

J. Am. Chem. Soc. 2000, 122, 11771-11782.

檜山カップリング

高配位silicateからのトランスメタル化

$$K^{+}_{2}$$
 Ph
 SiF_{5}
 Ph
 $PdCl$
 Ph
 $PdCl$

Yoshida, J.; Tamao, K.; Yamamoto, H.; Kakui, T.; Uchida, T.; Kumada, M. Organometallics 1982, 1, 542-549.



Tamejiro Hiyama

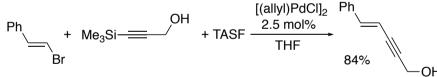
[Pd(PPh3)4] 5 mol% ⁿBu₄N+F-

1 equiv.

THF

最初の報告

+ Me₃Si + TASF -を利用可能 76%

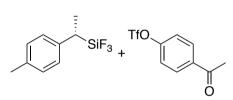


Hatanaka, Y.; Hiyama, T., J. Org. Chem. 1988, 53, 918-920.

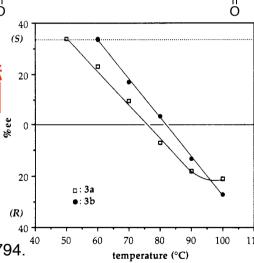
アリルγ位でも反応 二置換√位でも反応

Hatanaka, Y.; Ebina, Y.; Hiyama, T., J. Am. Chem. Soc. 1991, 113, 7075-7076.

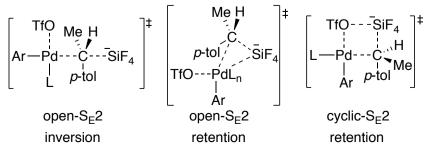
トランスメタル化の詳細



温度による立体特異性の逆転



Hatanaka, Y.; Hiyama, T. J. Am. Chem. Soc. 1990, 112, 7793-7794.

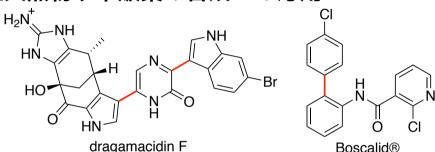


鈴木・宮浦カップリング

最初の報告

Miyaura, N.; Suzuki, A., J. Chem. Soc., Chem. Commun. 1979, 866-867. Miyaura, N.; Yamada, K.; Suzuki, A., Tetrahedron Lett. 1979, 3437-3440.

複雑天然物や市販薬の合成への応用



多置換のビアリール合成に 非常に強力な手法となる



Norio Miyaura



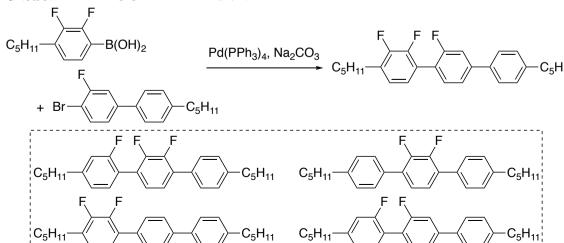
Akira Suzuki **Nobel Prize 2010**



- K. Eicken, H. Rang, A. Harreus, N. Götz, E. Ammermann, G. Lorentz,
- S. Strathmann, German Patent DE19531813, 1997.
- K. Eicken, M. Rack, F. Wetterich, E. Ammermann, G. Lorentz,
- S. Strathmann, German Patent DE19735224, 1999.

Garg, N. K.; Caspi, D. D.; Stoltz, B. M., J. Am. Chem. Soc. 2004, 126, 9552-9553.

液晶分子の合成への応用

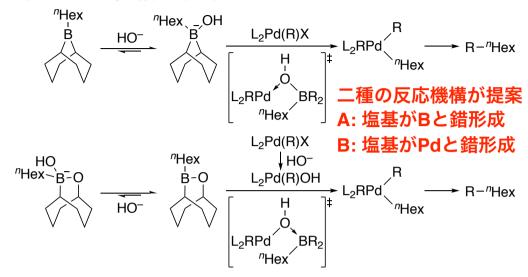


原料のボロン酸とハロゲン化アリールを選べば 位置異性体を作り分けることが可能

M. E. Glendenning, J. W. Goodby, M. Hird and K. J. Toyne J. Chem. Soc., Parkin Trans. 2, 2000, 27-34.

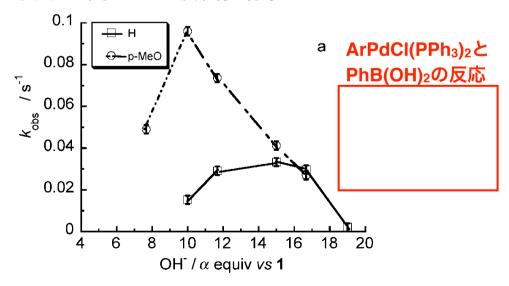
鈴木・宮浦カップリング:トランスメタル化の機構

二種の反応機構の提案



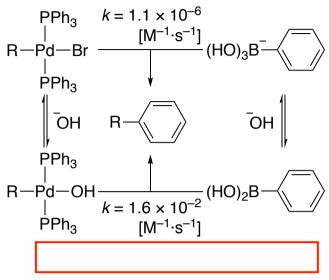
Matos, K.; Soderquist, J. A., J. Org. Chem. 1998, 63, 461-470.

反応速度の塩基濃度依存性



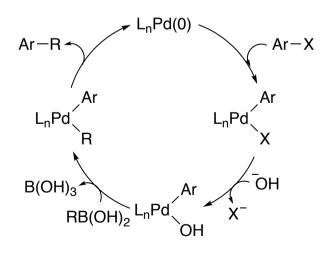
Amatore, C.; Jutand, A.; Le Duc, G., *Chem. Eur. J.* **2011**, *17*, 2492-2503. Amatore, C.; Le Duc, G.; Jutand, A., *Chem. Eur. J.* **2013**, *19*, 10082-10093.

二種の反応の速度差の観測



Carrow, B. P.; Hartwig, J. F., J. Am. Chem. Soc. 2011, 133, 2116-2119.

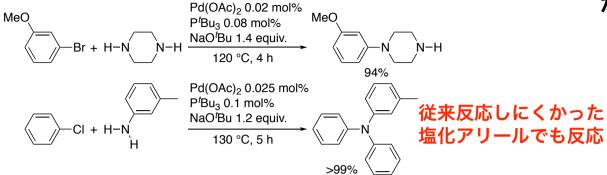
修正触媒サイクル



トランスメタル化前に ハロゲンが塩基と置き換わる F-による活性化も同様に進行

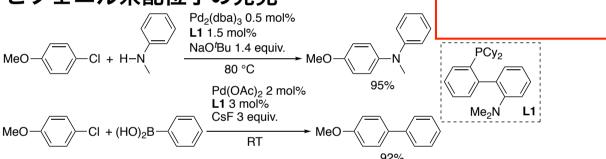
鈴木・宮浦カップリング:かさ高い配位子の加速効果

最初の報告(東ソー): C-N bond formation

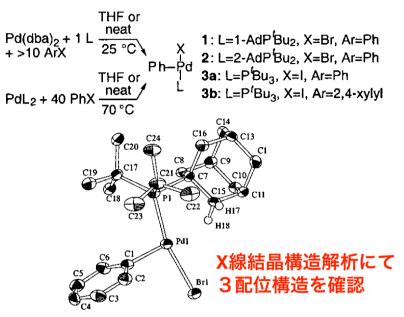


Nishiyama, M.; Yamamoto, T.; Koie, Y., *Tetrahedron Lett.* **1998**, *39*, 617-620. Yamamoto, T.; Nishiyama, M.; Koie, Y., *Tetrahedron Lett.* **1998**, *39*, 2367-2370.

ビフェニル系配位子の発見



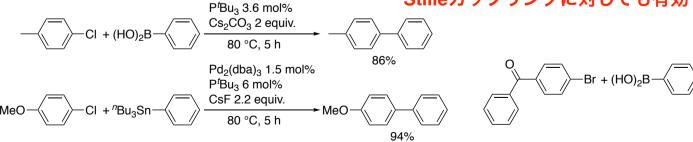
かさ高い配位子を有するAr-Pd中間体



Stambuli, J. P.; Bühl, M.; Hartwig, J. F. *J. Am. Chem. Soc.* **2002**, *124*, 9346-9347.

Old, D. W.; Wolfe, J. P.; Buchwald, S. L., J. Am. Chem. Soc. 1998, 120, 9722-9723.

'Bu₃Pを用いる鈴木・宮浦カップリング _{'Bu₃Pは鈴木・宮浦カップリングや Pd₂(dba)₃ 1.5 mol% Stilleカップリングに対しても有効}



Littke, A. F.; Fu, G. C., *Angew. Chem. Int. Ed.* **1998**, *37*, 3387-3388. Littke, A. F.; Fu, G. C., *Angew. Chem. Int. Ed.* **1999**, *38*, 2411-2413. Littke, A. F.; Dai, C.; Fu, G. C., *J. Am. Chem. Soc.* **2000**, *122*, 4020-4028.

Pd(OAc)₂ 0.000001 mol% (100 °C, 24 h)

K₃PO₄ 2 equiv.

RT

P'Bu₂

91000000 TON!

(100 °C, 24 h)

91%

園頭・萩原カップリング

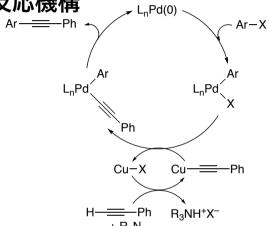
100% regioselective

90% yield

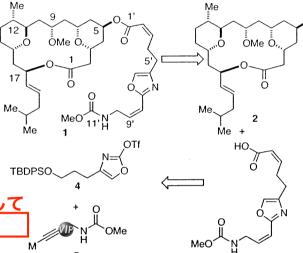
最初の報告

Sonogashira, K.; Tohda, Y.; Hagihara, N., Tetrahedron Lett. 1975, 16, 4467-4470.

反応機構



官能基許容性を活かして カルバメート存在下でカップリング



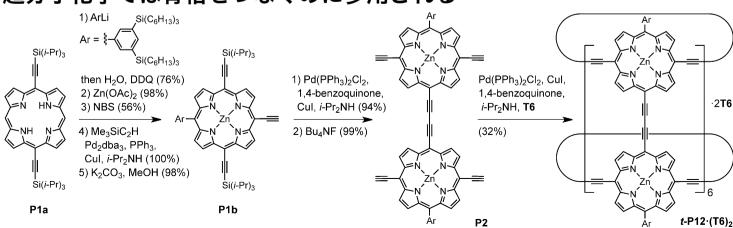


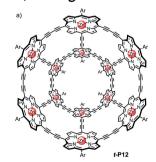
Kenkichi Sonogashira

Sonogashira, K., *J. Organomet. Chem.* **2002**, *653*, 46-49.

超分子化学では骨格をつなぐのに多用される

Dakin, L. A.; Langille, N. F.; Panek, J. S., J. Org. Chem. 2002, 67, 6812-6815.





シリルアセチレンを園頭反応で導入 Pdを使った酸化的二量化でジインに

Neuhaus, P.; Cnossen, A.; Gong, J. Q.; Herz, L. M.; Anderson, H. L., Angew. Chem. Int. Ed. 2015, 54, 7344-7348.

溝呂木・Heck反応

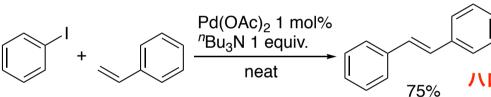


最初は有機水銀を 試薬として使用 銅共触媒を添加して触媒化

Heck, R. F., J. Am. Chem. Soc. 1968, 90, 5518-5526.

Heck, R. F., J. Am. Chem. Soc. 1968, 90, 5538-5542.

Tsutomu, M.; Kunio, M.; Atsumu, O., Bull. Chem. Soc. Jpn. 1971, 44, 581-581.

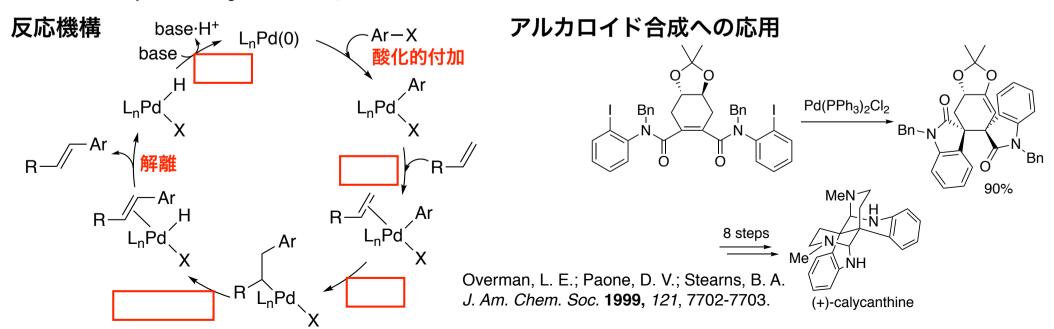


Heck, R. F.; Nolley, J. P., J. Org. Chem. 1972, 37, 2320-2322.

ハロゲン化アリールを使うと Hgを使わなくても良い

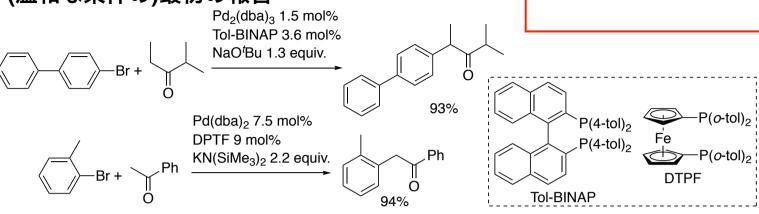






カルボニル化合物のα-アリール化

(温和な条件の)最初の報告





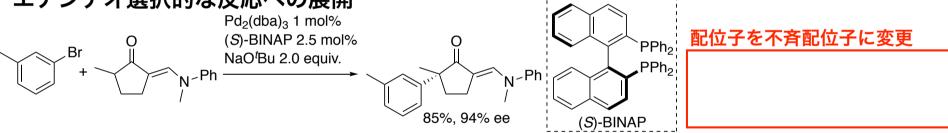


Stephen L. **Buchwald**

John F. **Hartwig**

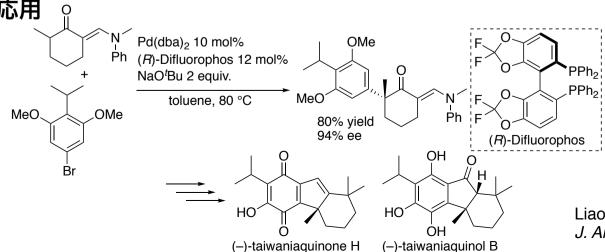
Palucki, M.; Buchwald, S. L., J. Am. Chem. Soc. 1997, 119, 11108-11109. Hamann, B. C.; Hartwig, J. F., J. Am. Chem. Soc. 1997, 119, 12382-12383.

エナンチオ選択的な反応への展開



Spielvogel, D. J.; Buchwald, S. L., J. Am. Chem. Soc. 2002, 124, 3500-3501. Hamada, T.; Chieffi, A.; Åhman, J.; Buchwald, S. L., J. Am. Chem. Soc. 2002, 124, 1261-1268.

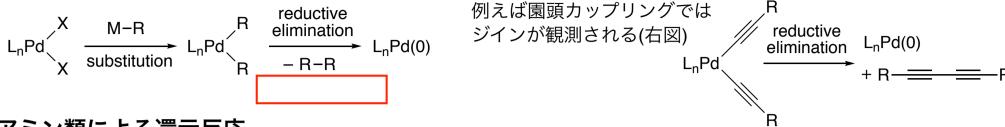
全合成への応用



Liao, X.; Stanley, L. M.; Hartwig, J. F. J. Am. Chem. Soc. 2011, 133, 2088-2091.

Pd(II)からPd(0)の発生

有機金属反応剤による還元反応

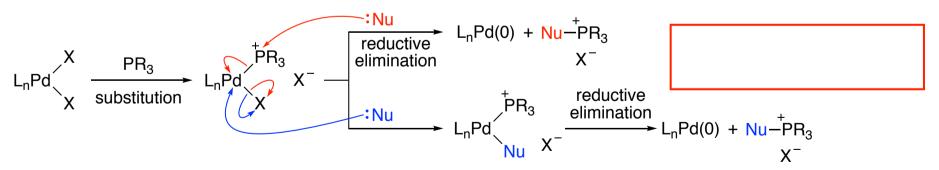


アミン類による還元反応

$$L_{n}Pd \xrightarrow{X} \xrightarrow{R_{2}N-CH_{2}R'} L_{n}Pd \xrightarrow{X} \xrightarrow{H} X^{-} \xrightarrow{\beta-hydride elimination} L_{n}Pd \xrightarrow{X} L_{n}Pd \xrightarrow{X}$$

ホスフィンによる還元反応

外圏機構(outer sphere mechanism)



内圏機構(inner sphere mechanism)