

• 综述与讲展 •

钯催化重氮化合物反应的研究进展

严国兵^a 匡春香^a 彭 程^b 王剑波^{*,b}

(^a 200092)

王剑波^{a,b}

(b)

100871)

摘要

关键词

Recent Progress in Pd-Catalyzed Reactions of Diazo Compounds

Yan, Guobing^a Kuang, Chunxiang^a Peng, Cheng^b Wang, Jianbo^{*,b}

(^aDepartment of Chemistry, Tongji University, Shanghai 200092)

^b Beijing National Laboratory of Molecular Sciences (BNLMS) & Key Laboratory of Bioorganic Chemistry and Molecular Engineering of Ministry of Education, College of Chemistry, Peking University, Beijing 100871)

Ab a Recent development in palladium-catalyzed reactions of diazo compounds including cyclopropanation, polymerization, insertion reaction and cross-coupling reaction is reviewed. The mechanisms of these reactions are also discussed.

Keywords palladium; diazo compound; metal-carbene; reaction mechanism

重氮化合物是一类在有机合成中具有广泛应用价值的有机化合物。重氮基团旁带有吸电子取代基的重氮化合物，例如 $-NO_2$ 重氮基化合物具有一定的稳定性，可以在实验室里以常规的方法分离提纯和保存。但是

和物的应性，但是一般的一类化合物可以化重氮化合物。在有机化方
的应性的可性，应机一过一

用化合物、化重氮化合物的成合成化合物是一分有的。^[2]在化合物的存在，重氮化合物一分成中^[3,4]合物、化重氮化合物分的机是常但一Yates-1952、提的电性的化机^[5]合物的中具有的一电重氮化合物，重氮化合物中带电

* E-mail: wangjb@pku.edu.cn

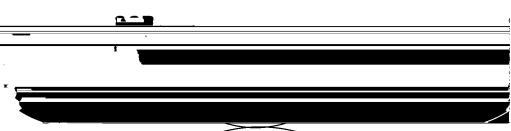
Received August 8, 2008; revised November 4, 2008; accepted November 26, 2008.

(Nos. 2832002, 20772003, 20821062)

973 (No. 2009CB825300)

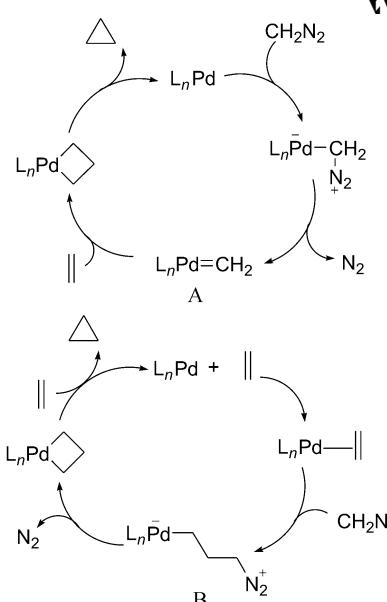
性的二用，可成氮成中
电性的，电性的物S应，
生成物，化化(Scheme 1)。

化物(Scheme 3)。可是在化中
性分，离，离Pd(II)性
中法性，物的，有的是，
实验性，Pd(II)化性的有。



Scheme 1

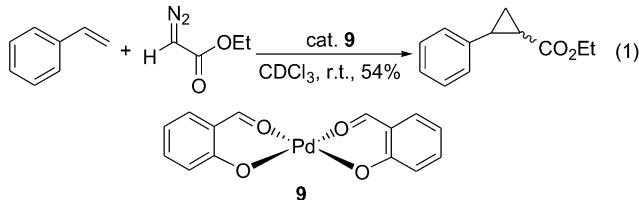
化重氮的化应。
[9~17]一应机和中是。
有的化重氮一用，
电成(Scheme 2, A)^[9]。但是有的实验
中成，成的是，
是^[6]和的化应
是，中，有价
有，的可成基合
物，是成，基合重氮
电成(Scheme 2, B)^[4,8]。是机应，
的成可，中。



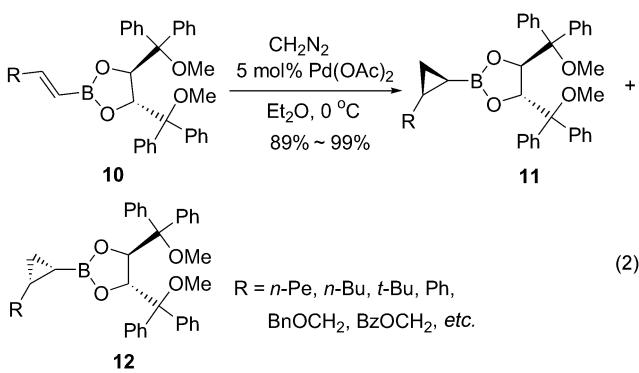
Scheme 2

1997, Denmark^[9]性Pd(II)合
物1, 2和3, 化重氮，和羧基化合物的
化应，(83%~96%)的。

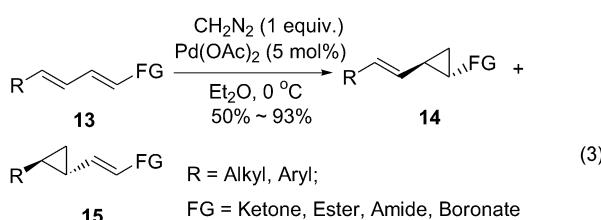
1999, Abu-Omar^[12] 在 Pd(II) 合物 9 的催化下，重氮化物的活性 (*ra* s) 和稳定性 (*rs*) 为 1.6 (Eq. 1).



1999, Pietrusza^[13] 用化重氮基 10 的化应, 的性 (11 12 = 70 30 95 5). 在 Suzuki 的应中, 性的化以化的纯的化物(Eq. 2).

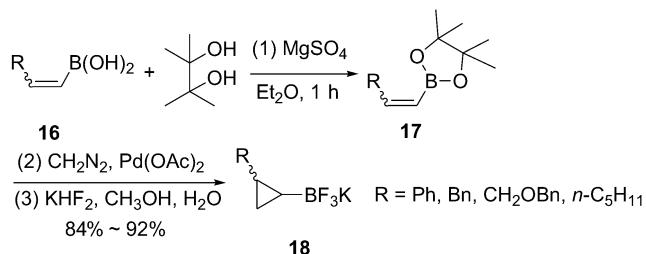


2002, Markó^[14] 用化重氮化合物 13 的化应, 取性的性 (1 1 2 1 18 1) 和性. 化合物取代基吸电子性, 是化性. 在子的应实化物(Eq. 3).



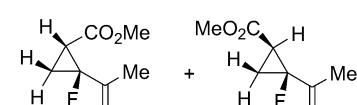
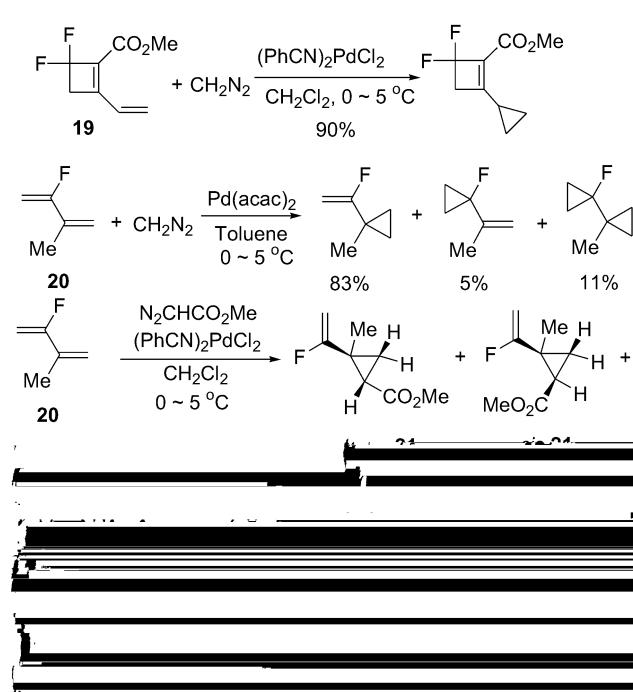
2004, 基的化应物. 用的化可以定的化的基化合的物基 1 基化可

以分 *s* 和 *ra* *s* 的基化 18 (Scheme 5).



Scheme 5

2004, Tomilov^[16] 用化用和化合物和重氮化重氮化的化应. 重氮化化合物 19 和 20 的化应. 在取代基子的化是子的化应有一定的物的性的性, 取代的有化的化应的性的是 21 和 22 的合物. 重氮化在化的性 (Scheme 6).

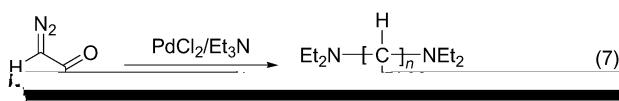


Scheme 6

2007, Gomez^[17] 和用重氮化反应, 在重氮存在分成为性的 Pd(0) 有化和重氮化实验。Pd(0) 的活性取的稳定性, 性 Pd(0) 合物的 Pd(0) 以 Pd/C 性化重氮化合物分子化物的性; 化重氮化合物类的性, 化以性的应物的电子应应用稳定的重氮羰基化合物物。

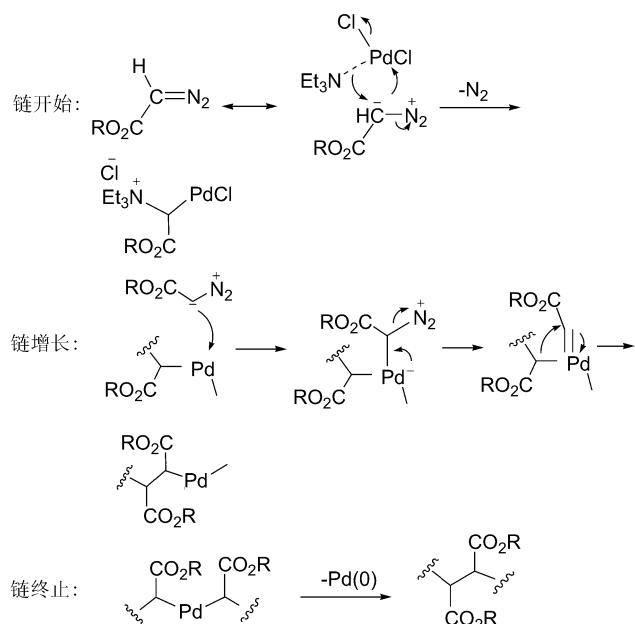
2 铂催化重氮化合物聚合反应

在重氮化合物的存在, 重氮化合物分成的中带电性的物 S 可以一分子的重氮化合物中带电性的成合物, 化重氮化合物的应中存在物重氮化合物中成的。2003, 以 Inoue^[18] 用化化重氮 2 的合二合的的羰基基化合物 2 的基化(Eq. 7).

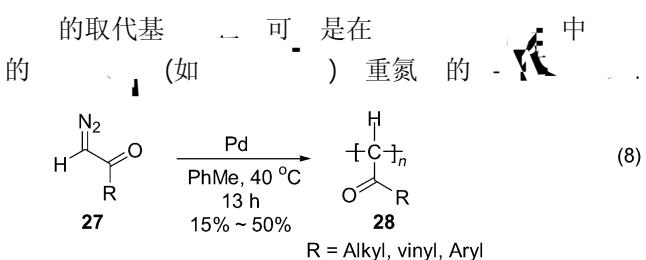


可的应机如: 的重氮化合物的重氮可氮的成; 一分子重氮化合物合物的可氮成中合物基团; 以中的合物的价, 羰基基化合物(Scheme 7).

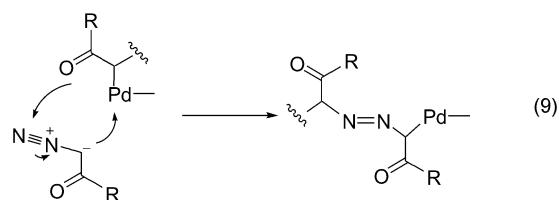
2005, 用化化重氮 2 合基基化合物 28^[19] (Eq. 8). 有存在化的 [PdCl₂, PdCl₂-(CH₃CN)₂, Pd₂(dba)₃] 化重氮合, 但是合物



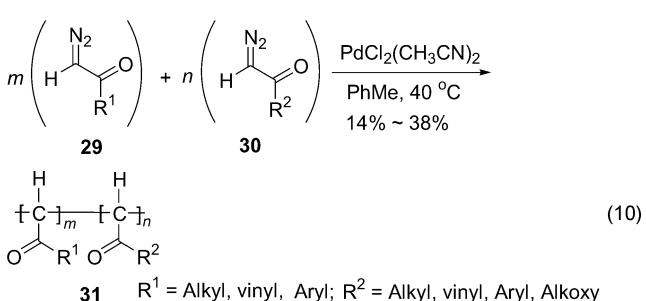
Scheme 7



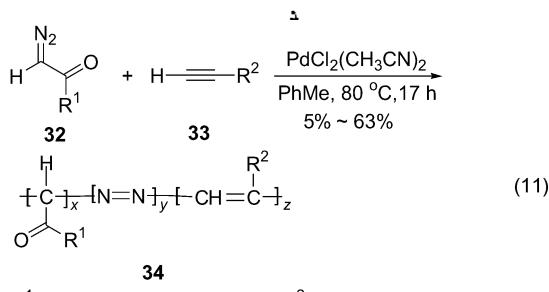
分合物中有一定
的氮, 可是在的中, 合物
一分子重氮的氮子是
有氨基(Eq. 9).



用化化重氮化合物 (29 和 30) 的应, 取代的基物 31^[19,20] (Eq. 10).



在 C-Pd 中存在可的应机, 但如 33 在 2006 年, 可以通过与化重氮基化合物 32 的反应, 得到的物 3 [21] (Eq. 11).



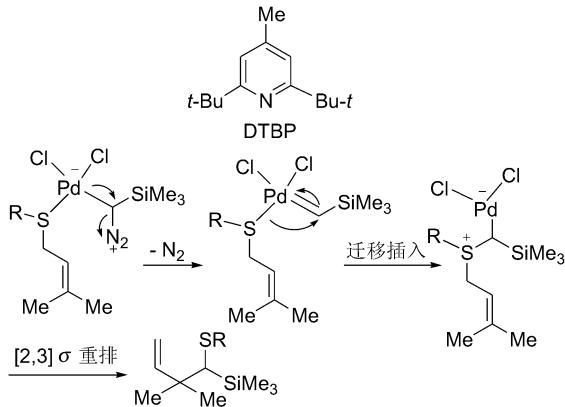
$R^1 = \text{Alkyl, Vinyl, Aryl, Alkoxy}$; $R^2 = \text{Ph, } n\text{-C}_5\text{H}_{11}$

性化重氮化合物应中成的物是有机合成中的物, 但 Inoue 用化重氮基化合物的和应取代的基化合物提一常有用的方法.

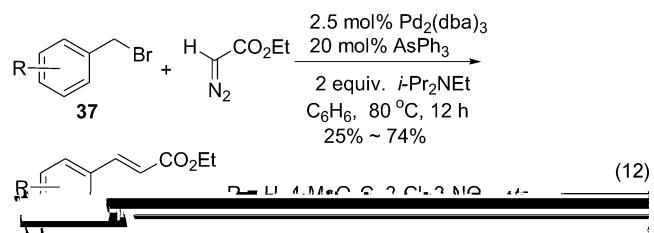
3 钯催化重氮化合物插入反应

2000, Hursthouse [22] 的基合物中, 电子基团稳定的基应, 在 Inoue [18~21] 用化重氮化合物合应中, 是重氮化合物的. Van Vranken [23~27] 化重氮化合物应. 2001, 用化基化物 3 基重氮的重应, 的 3 [23] 可的应机: 基化物化成合物, 电重氮化合物, 重氮化合物中带电性的用, 可重氮成中子 [2,3] 重应合物基可以是基基基基, 应, 基重氮化物 3 重氮应, 中的, 和 38 [24] (Eq. 12). 应物可用

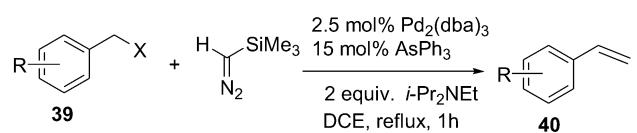
化化物 3, 基重氮应的是中 0, 基重氮是基



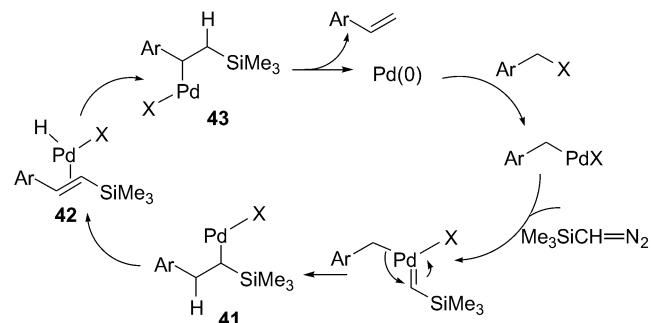
Scheme 8



物, 应机如 Scheme 9, 在中成合物 2, 是 H-PdBr 基的合物 3, 基, 成

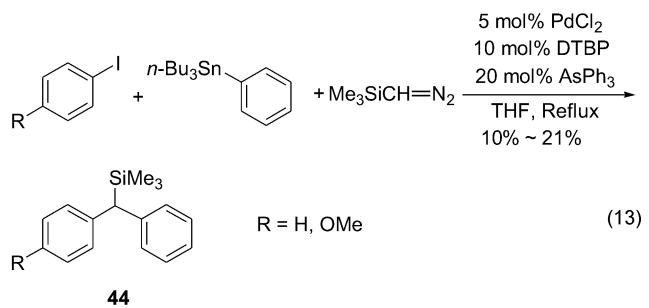


54% ~ 60%

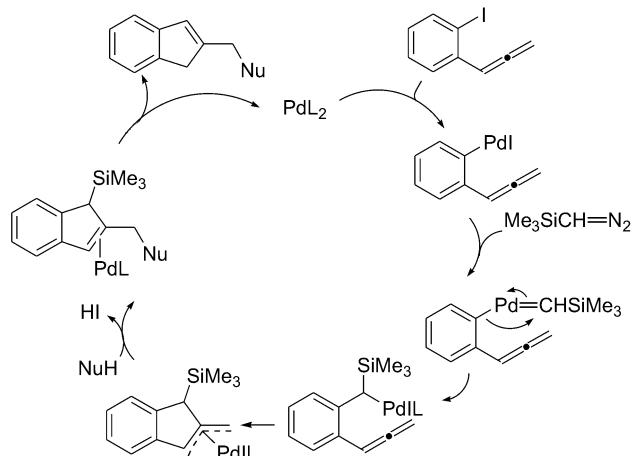
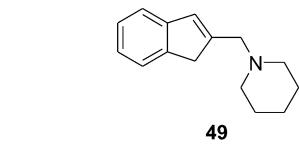
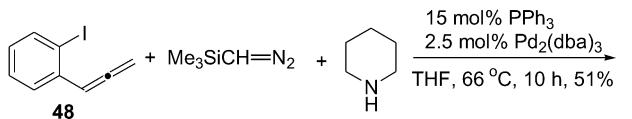


Scheme 9

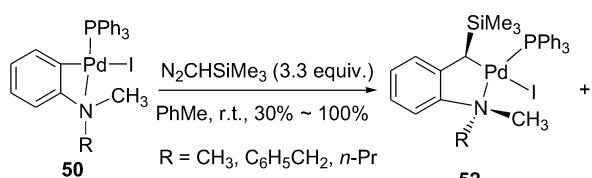
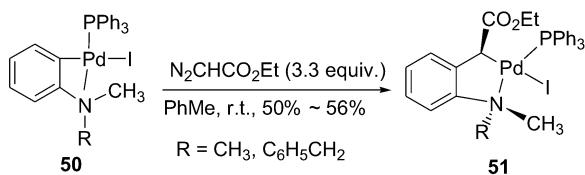
基重氮的 Stille 应, 但物应 [23] (Eq. 13). 是中存在分



用氮
应的中基合物，一的
物^[25,26]基化基化物基重氮
成合物，基的基
合物

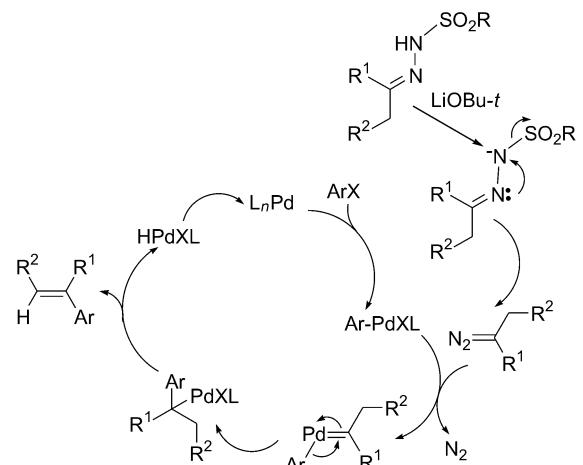
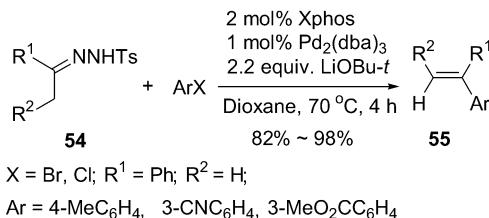


Scheme 12

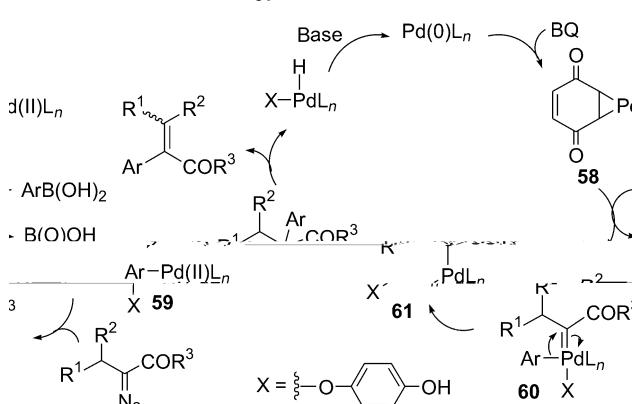
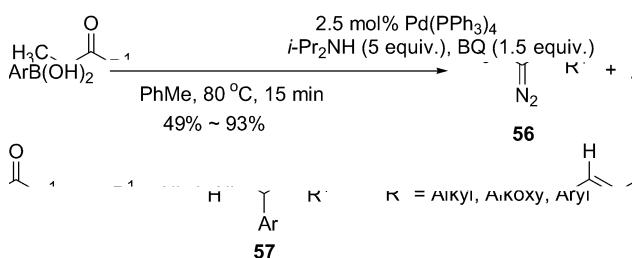


Scheme 13

和 基 2 重氮羰基化合物 3 的
应 中 的 1,3- 羰基化合物 [31]. 应
有 可 的 应 机 价 基 化合物
化 成 成 基 重氮羰基化合物
用 成 基 可 以 化 基
基 的 应 3
1,3- 羰基化合物 化
成 化 (Scheme 16, path a). 一 可 的 机

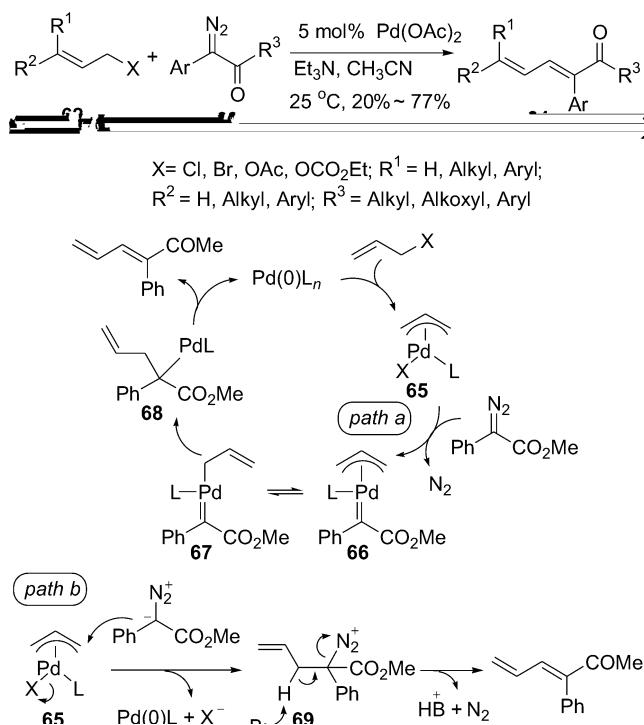


Scheme 14



Scheme 15

重氮化合物中带电性的基团在不同的用法上可形成不同的产物。在重氮化合物的分子中，基团的成键方式不同，其性质也各不相同。



Scheme 16

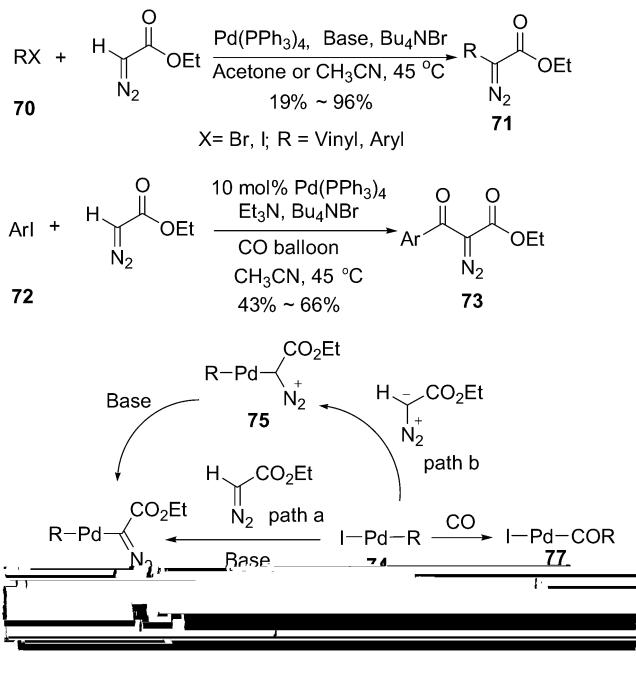
子，实应、化重氮化合物以子成提一的方法。

4 钯催化重氮化合物交叉偶联反应

绍重氮化合物在合物存在分，在的中^[32]，以 $\text{Pd}(\text{PPh}_3)_4$ 化，在合的重氮分重氮在的化的基和基化物 0 的应基和基取代的重氮 1。如在 CO 的存在，应重氮化合物的可以 - 羰基重氮化合物 3。可的应机如 Scheme 17 一的应重氮化合物的合成提一的方法。

5 结论与展望

用化重氮化合物的一应应有机合成提的方法化，的可行性。分重氮化合物应机和中是，但是的实验中是的存在。



Scheme 17

References

- Wang, J. *Chin. J. Org. Chem.* **2001**, *21*, 980 (in Chinese). (, 有机化学, **2001**, *21*, 980.)
- Gao, J.; Bian, Q.; Guo, H.; Wang, M. *Chin. J. Org. Chem.* **2007**, *27*(4), 438 (in Chinese). (, , , 有机化学, **2007**, *27*, 438.)
- Ye, T.; McKervey, M. A. *Chem. Rev.* **1994**, *94*, 1091.
- Doyle, M. P. *Chem. Rev.* **1986**, *66*, 919.
- Yates, P. *J. Am. Chem. Soc.*

- 17 Illa, O.; Rodriguez-Garcia, C.; Acosta-Silva, C.; Favier, I.; Picurelli, D.; Oliva, A.; Gomez, M.; Branchadell, V.; Ortuno, R. M. *Organometallics* **2007**, *26*, 3306.
- 18 Ihara, E.; Haida, N.; Iio, M.; Inoue, K. *Macromolecules* **2003**, *36*, 36.
- 19 Ihara, E.; Fujioka, M.; Haida, N.; Itoh, T.; Inoue, K. *Macromolecules* **2005**, *38*, 2101.
- 20 Ihara, E.; Kida, M.; Fujioka, M.; Haida, N.; Itoh, T.; Inoue, K. *J. Polym. Sci., Part A: Polym. Chem.* **2007**, *45*, 1536.
- 21 Ihara, E.; Nakada, A.; Itoh, T.; Inoue, K. *Macromolecules* **2006**, *39*, 6440.
- 22 Tulloch, A. A. D.; Danopoulos, A. A.; Tooze, R. P.; Cafferkey, S. M.; Kleinheinz, S.; Hursthouse, M. B. *Chem. Commun.* **2000**, *14*, 1247.
- 23 Greenman, K. L.; Van Vranken, D. L. *Tetrahedron* **2001**, *57*, 5219.
- 24 Greenman, K. L.; Carter, D. S.; Van Vranken, D. L. *Tetrahedron* **2005**, *61*, 6438.
- 25 Devine, S. K. J.; Van Vranken, D. L. *Org. Lett.* **2007**, *9*(10), 2047.
- 26 Devine, S. K. J.; Van Vranken, D. L. *Org. Lett.* **2008**, *10*(10), 1909.
- 27 Kudirka, R.; Van Vranken, D. L. *J. Org. Chem.* **2008**, *73*(9), 3585.
- 28 Sole, D.; Vallverdu, L.; Solans, X.; Font-Bardia, M. Bonjoch, J. *Organometallics* **2004**, *23*, 1438.
- 29 Barluenga, J.; Moriel, P.; Valdes, C.; Aznar, F. *Angew. Chem., Int. Ed.* **2007**, *46*, 5587.
- 30 Peng, C.; Wang, Y.; Wang, J. *J. Am. Chem. Soc.* **2008**, *130*, 1566.
- 31 Chen, S.; Wang, J. *Chem. Commun.* **2008**, 4198.
- 32 Peng, C.; Cheng, J.; Wang, J. *J. Am. Chem. Soc.* **2007**, *129*, 8708.

(Y0808085 Cheng, F.)