



Title	Supported ruthenium nanoparticle catalyst for cis - dihydroxylation and oxidative cleavage of alkenes
Inventor(s)	Che, CM; Yu Wing-Yiu; Ho Chi-Ming
Citation	China Published Patent Application CN 1946661. Beijing, PRC: State Intellectual Property Office (SIPO) of the P.R.C., 2007
Issued Date	2007
URL	http://hdl.handle.net/10722/176693
Rights	This work is licensed under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives 4.0 International License.

[19] 中华人民共和国国家知识产权局

[51] Int. Cl.

C07C 29/48 (2006.01)

C07C 45/51 (2006.01)



[12] 发明专利申请公布说明书

[21] 申请号 200580012423.4

[43] 公开日 2007年4月11日

[11] 公开号 CN 1946661A

[22] 申请日 2005.4.20

[21] 申请号 200580012423.4

[30] 优先权

[32] 2004.4.20 [33] US [31] 60/563,645

[86] 国际申请 PCT/CN2005/000540 2005.4.20

[87] 国际公布 WO2005/102971 英 2005.11.3

[85] 进入国家阶段日期 2006.10.20

[71] 申请人 香港大学

地址 中国香港薄扶林道

[72] 发明人 支志明 余永耀 何志明

[74] 专利代理机构 中国专利代理(香港)有限公司

代理人 刘健 邹雪梅

权利要求书 3 页 说明书 10 页 附图 5 页

[54] 发明名称

用于烯类的顺式 - 二羟基化和氧化裂解的负载型钨纳米颗粒催化剂

[57] 摘要

本发明涉及接枝到惰性固相支持体上的纳米金属颗粒(例如钨)在烯类氧化中的应用。负载型金属催化剂可以使烯类顺式 - 二羟基化和氧化裂解而得到相应的顺式 - 二醇类和羰基产物。

1. 由烯合成顺式-1,2-二醇的方法, 包括使氧化剂和酸与烯在催化量的固相负载的钉纳米颗粒作为催化剂存在下反应的步骤。

2. 权利要求 1 中所述的由烯、氧化剂和酸合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中所述的烯具有结构 $R_1R_2C=CR_3R_4$, 且

其中 R_1-R_4 可以为 H、烷基、CN、COOH、COO-烷基、COO-芳基、CO-烷基、CO-芳基、O-烷基、O-芳基、O-CO-烷基、O-CO-芳基、OCOO-烷基、OCOO-芳基、N-烷基₂、N-芳基₂、NH-烷基、NH-芳基、NO、NO₂、NOH、芳基、氟、氯、碘、CHO、SO₃H、SO₃-烷基、SO₂-烷基、SO-烷基、CF₃, 烷基为 1-18 个碳原子的烃, 芳基为芳族环。

3. 权利要求 1 中所述的由烯、氧化剂和酸合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中有机和无机氧化剂包括超化合价碘化合物、超化合价氯化物、过氧化氢或其衍生物、过酸化合物或其衍生物。

4. 权利要求 1 中所述的由烯、氧化剂和酸合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中溶剂为水与有机溶剂的混合物, 所述的有机溶剂包括乙腈、乙酸乙酯、二氯甲烷、氯仿、1,2-二氯乙烷、己烷、苯、甲苯、甲醇、乙醇、异丙醇、叔丁醇或其混合物。

5. 权利要求 1 中所述的由烯、氧化剂和酸合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中反应温度在 -78 - 40℃。

6. 权利要求 1 中所述的由烯酯、氧化剂和酸合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中有机酸和无机酸包括硫酸、硝酸、盐酸和乙酸。

7. 权利要求 1 中所述的由烯和氧化剂和碱合成顺式-1,2-二醇的方法, 其中钉纳米颗粒的大小在 1-100 nm 的范围, 并且负载在羟磷灰石上。

8. 如权利要求 1 中所述的催化剂, 其中所述的金属纳米颗粒包括过渡金属。

9. 权利要求 7 中所述的催化剂, 其中所述的金属纳米颗粒包括钉、锰、铁或其混合物。

10. 权利要求 7 中所述的催化剂, 所述催化剂可以通过过滤或离心分离并且再利用。

11. 由烯合成醛或酮的方法, 包括使氧化剂与烯在催化量的固相

负载的钉纳米颗粒存在下反应。

12. 如权利要求 11 中所述的由烯合成醛或酮的方法, 其中所述的烯具有结构 $R_1R_2C=CR_3R_4$, 且

其中 $R_1 - R_4$ 可以为 H、烷基、CN、COOH、COO-烷基、COO-芳基、CO-烷基、CO-芳基、O-烷基、O-芳基、O-CO-烷基、O-CO-芳基、OCOO-烷基、OCOO-芳基、N-烷基₂、N-芳基₂、NH-烷基、NH-芳基、NO、NO₂、NOH、芳基、氟、氯、碘、CHO、SO₃H、SO₃-烷基、SO₂-烷基、SO-烷基、CF₃, 烷基为 1-18 个碳原子的烃, 芳基为芳族环。

13. 如权利要求 12 中所述的由烯和氧化剂合成醛或酮的方法, 其中有机和无机氧化剂包括超化合价碘化合物、超化合价氯化物、过氧化氢或其衍生物、过酸化合物或其衍生物。

14. 如权利要求 12 中所述的方法, 其中该方法在溶剂中进行, 所述的溶剂为水与如下溶剂的混合物: 乙腈、乙酸乙酯、二氯甲烷、氯仿、1,2-二氯乙烷、己烷、苯、甲苯、甲醇、乙醇、异丙醇、叔丁醇或其混合物。

15. 如权利要求 12 中所述的方法, 其中金属纳米颗粒具有 1-100 nm 大小。

16. 权利要求 15 的催化剂, 其中所述的金属纳米颗粒包括过渡金属。

17. 如权利要求 16 中所述的方法, 其中所述的金属纳米颗粒由钉、锰或铁或其混合物组成。

18. 由烯合成醛、酮或羧酸的方法, 包括使用催化量的固相负载的钉纳米颗粒使氧化剂在缓冲剂存在下与烯反应。

19. 如权利要求 18 中所述的方法, 其中所述的烯具有结构 $R_1R_2C=CR_3R_4$, 且

其中 $R_1 - R_4$ 可以为 H、烷基、CN、COOH、COO-烷基、COO-芳基、CO-烷基、CO-芳基、O-烷基、O-芳基、O-CO-烷基、O-CO-芳基、OCOO-烷基、OCOO-芳基、N-烷基₂、N-芳基₂、NH-烷基、NH-芳基、NO、NO₂、NOH、芳基、氟、氯、碘、CHO、SO₃H、SO₃-烷基、SO₂-烷基、SO-烷基、CF₃, 烷基为 1-18 个碳原子的烃, 芳基为芳族环。

20. 如权利要求 19 中所述的方法, 其中有机和无机氧化剂包括超化合价碘化合物、超化合价氯化物、过氧化氢或其衍生物、过酸或其衍生物。

21. 如权利要求 19 中所述的方法, 其中所述的缓冲剂包括 NaHCO_3 。

22. 如权利要求 19 中所述的方法, 其中该方法在乙腈、乙酸乙酯、二氯甲烷、氯仿、1,2-二氯乙烷、己烷、苯、甲苯、甲醇、乙醇、异丙醇、叔丁醇、水或其混合物存在下反应。

23. 如权利要求 19 中所述的方法, 其中钆纳米颗粒的大小在 1-100 nm 范围。

用于烯类的顺式-二羟基化 和氧化裂解的负载型钌纳米颗粒催化剂

发明领域

本发明涉及负载型钌纳米颗粒作为催化剂在烯类氧化，包括烯类的顺式-二羟基化和氧化裂解中的应用。

发明背景

如附图 1 中所示，以顺式方式在烯的碳-碳双键上加成两个羟基为有机合成中的重要转化。所得顺式-1,2-二醇产物为用于药物产品和精细化学品的通用基础材料。

一般来说，使用化学计算量的四氧化锇或高锰酸钾进行顺式-二羟基化(参见: Haines, A. H. *Comprehensive Organic Synthesis*; Trost, B. M.; Fleming, I.(eds.) Pergamon: Oxford, 1991; Vol. 7, p. 437)。然而，直接的缺陷在于这些方法产生大量的毒性废液。此外，四氧化锇为强毒性并且极其昂贵，这阻碍了它在大规模合成中的应用。就高锰酸钾作为氧化剂的应用而言，反应通常产生不需要的过氧化产物，且产率低于使用四氧化锇获得的产率。

已经广泛寻找了用于烯顺式-二羟基化的催化系统。特别地，钌催化的烯二羟基化及其不对称变化形式的研发代表了现代有机合成中的重要里程碑[参见:(a) Johnson, R. A.; Sharpless, K. B. *Catalytic Asymmetric Synthesis*; Ojima, I. 2nd ed., VCH: New York, 2000.(b) Kolb, H. C.; Van Nieuwenhze, M. S.; Sharpless, K. B. *Chem. Rev.* 1994, 94, 2483]。已知几种用于有效催化顺式-二羟基化反应的辅助氧化剂，包括金属氟酸盐(参见: Hoffmann, K. A. *Chem.* 1912, 45, 3329)、过氧化氢(参见: Milas, N. A.; Trepagnier, J. -H.; Nolan, J. T.; Iliopolus, J. *J. Am. Chem. Soc.* 1959, 81, 4730)、叔丁基过氧化氢[参见:(a) Sharpless, K. B.; Akashi, K. *J. Am. Chem. Soc.* 1976, 98, 1986.(b) Carlsen, P. H. J.; Katsuki, T.; Martin, V. S.; Sharpless, K. B. *J. Org. Chem.* 1981, 46, 3936.(c) Webster, F. X.; Rivas-Enterrios, J.; Silverstein, R. M. *J. Org. Chem.* 1987, 52, 689.(d)

Martin, V. S.; Nunez, M. T.; Tonn, C. E. *Tetrahedron Lett.* 1988, 29, 2701(e) Caron, M.; Carrier, P. R.; Sharpless, K. B. *J. Org. Chem.* 1988, 53, 5185]、N-甲基吗啉 N-氧化物(NMO, Upjohn process)[参见:(a) Schneider, W. P.; McIntosh, A. V. US 2,769,824(1956).(b) Van Rheenen, V.; Kelly, R. C.; Cha, D. Y. *Tetrahedron Lett.* 1976, 17, 1973]。就位阻的烯类而言,已经报导使用三甲胺 N-氧化物作为辅助氧化剂得到了改善的产物产率(参见: Ray, R.; Matteson, D. S. *Tetrahedron Lett.* 1980, 21, 449)。

为了克服对位阻的烯类的过氧化和惰性的问题,已经研发了使用六氟基铁酸盐(III)作为辅助氧化剂的催化系统(参见: Minato, M.; Yamamoto, K.; Tsuji, J. *J. Org. Chem.* 1990, 55, 766)。结果是由 Sharpless 与合作者研发了基于六氟基铁酸盐(III)作为氧化剂的对映选择形式(参见: Ogino, Y.; Chen, H.; Kwong, H. L.; Sharpless, K. B. *Tetrahedron Lett.* 1991, 32, 3965)。目前,“ $K_2[OsO_2(OH)_4] + K_3[Fe(CN)_6]$ ”为商购的并且商标为 AD-mix。

寻找用于顺式-二羟基化烯的备选的过渡金属催化剂正在引起关注。Shing 与合作者的早期工作表明当在反应温度 = 0℃ 下使用 $NaIO_4$ 作为氧化剂与乙腈、乙酸乙酯和水的混合物作为溶剂时, $RuCl_3 \cdot xH_2O$ 为烯类二羟基化的有效催化剂[参见:(a) Shing, T. K. M.; Tai, V. W. - F.; Tam, E. K. M. *Angew. Chem., Int. Ed Engl.* 1994, 33, 2313.(b) Shing, T. K. M.; Tai, V. W. F.; Tam, E. K. M. Chung, I. H. F.; Jiang, Q. *Chem. Eur. J.* 1996, 2, 50.(c) Shing, T. K. M.; Tam, E. K. M. *Tetrahedron Lett.* 1999, 40, 2179]。近来, Que 与合作者披露可以使用某些铁复合物作为催化剂和过氧化氢作为氧化剂进行具有适度选择性的烯顺式-二羟基化[参见:(a) Chen, K.; Costas, M.; Kim, J.; Tipton, A. K.; Que, L. Jr. *J. Am. Chem. Soc.* 2002, 124, 3026.(b) Costas, M.; Tipton, A. K.; Chen, K.; Jo, D. -H.; Que, L. Jr. *J. Am. Chem. Soc.* 2001, 123, 6722.(c) Chen, K.; Que, L. Jr. *Angew. Chem. Int. Ed.* 1999, 38, 2227]。此外, Jacobs 与合作者报导使用过氧化氢作为辅助氧化剂,某些铟环三胺复合物可以将烯转化成其相应的顺式-1,2-二醇,但产率较低(参见: De Vos, D. E.; de Wildeman, S.; Sels, B. F.; Grobet, P. J.; Jacobs, P. A. *Angew. Chem. Int. Ed.* 1999, 38, 980)。

目前，钌-催化的烯的顺式-二羟基化因其有效性和选择性而仍然是选择的系统。然而，贵金属催化剂的回收是困难的，并且它可能造成产物污染。这已经限制了它在大规模工业化反应中的应用。为了终止这种情况，几个研究小组已经尝试通过使金属催化剂在固相支持体上多相化解决问题[参见：(a) Bolm, C.; Gerlach, A. *Eur. J. Chem.* 1998, 21, 1.(b) Salvadori, P.; Pini, D.; Petri, A. *Synlett.* 1999, 1181.(c) Gravert, D. J.; Janda, K. D. *Chem. Rev.* 1997, 97, 48]。不过，在金属催化剂的回收和再利用方面获得的成功有限。例如，Kobayashi 与合作者目前使用微囊化技术研发了可大量回收和可再利用的用于烯的顺式-二羟基化的聚合物负载的钌催化剂(参见：Kobayashi, S.; Endo, M.; Nagayama, S. *J. Am. Chem. Soc.* 1999, 121, 11229)。Choudary 与合作者的尽其工作报导，发现通过离子交换技术在分层的双重氢氧化物上固定化 OsO_4^{2-} ，它可以使烯的顺式-二羟基化获得良好的可回收性和可再利用性(参见：Choudary, B. M.; Chowdari, N. S.; Kantam, M. L.; Raghavan, K. V. *J. Am. Chem. Soc.* 2001, 123, 9220)。尽管有这些进展，但是研发具有优良再循环性和催化活性的更易于操作的金属催化剂仍然是非常需要的。Park 与合作者近期的报告表明 3-D 网状结构的钌纳米材料为烯类的二羟基化和氧化裂解的有效多相催化剂(参见：Lee, K.; Kim, Y.-H.; Han, S. B.; Kang, H.; Park, S.; Seo, W. S.; Park, J. T.; Kim, B.; Chang, S. *J. Am. Chem. Soc.* 2003, 125, 6844)。

已经报导了用于烯的顺式-二羟基化和烯的氧化裂解的有限实例，包括非基于钌的复合物的负载过渡金属催化剂。在使用过氧化氢作为氧化剂时，负载型锰环三胺复合物将烯类转化成顺式-二醇类，但低产率和选择性使得这种方法不实用(De Vos, D. E.; de Wildeman, S.; Sels, B. F.; Grobet, P. J.; Jacobs, P. A. *Angew. Chem. Int. Ed.* 1999, 38, 980)。

纳米金属颗粒作为有机转化的催化剂的应用目前得到最新关注[参见：(a) Moreno-Manas, M.; Pleixats, R. *Acc. Chem. Res.* 2003, 36, 638.(b) Roucoux, A.; Schulz, J.; Patin, H. *Chem. Rev.* 2002, 102, 3757.(c) Horn, D.; Rieger, J. *Angew. Chem. Int. Ed.* 2001, 40, 4330.(d) Bonnermann, H.; Richards, R. M. *Eur. J. Inorg. Chem.* 2001,

2455.(e) Rao, C. N. R.; Kufkarni, G. U.; Thomas, P. J.; Edwards, P. P. *Chem. Soc. Rev.* 2000, 29, 27.(f) Johnson, B. F. G. *Coord. Chem. Rev.* 1999, 190, 1269.(g) Bradley, J. S. In *Clusters and Colloids: from Theory to Application*; Ed.: Schmid, G. VCH: Weinheim, 1994; p. 459.(h) Lewis, L. N. *Chem. Rev.* 1993, 93, 2693.(i) Schmid, G. *Chem. Rev.* 1992, 92, 1709]. 纳米金属颗粒因其活性部位的高表面积和高密度而表现出比相应的疏松材料更为优良的催化活性。

文献中已经报导了钌纳米颗粒的各种合成方法。在升温下和多元醇溶液中还原钌盐为对钌纳米颗粒而言是具有前途和简便的方法[参见: (a) Viau, G.; Brayner, R.; Poul, L.; Chakroune, N.; Lacaze, E.; Fievet-Vincent, F.; Fievet, F. *Chem. Mater.* 2003, 15, 486.(b) Balint, I.; Mayzaki, A.; Aika, K. -I. *J. Catal.* 2002, 207, 66.(c) Miyazaki, A.; Balint, I.; Aika, K. -I.; Nakano, Y. *J. Catal.* 2001, 204, 364]. 除此之外, 几个研究小组已经研发了用于纳米尺寸的钌颗粒的某些新的制备操作步骤。Chaudret 与合作者使用了在氢气环境下和有机溶剂中的有机金属钌前体的反应而获得了稳定的钌胶体(参见: Vidoni, O.; Philippot, K.; Amiens, C.; Chaudret, B.; Balmes, O.; Malm, J. O.; Bovin, J. O. Senocq, F.; Casanove, J. *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* 1999, 38, 3736). 此外, Che 与合作者证实钌盐的溶剂加热还原是纳米尺寸的钌颗粒的有活力的途径(参见: Gao, S.; Zhang, J.; Zhu, Y. -F.; Che, C. M. *New J. Chem.* 2000, 739). 此外, Alonso-Vante 与合作者披露可以在适度条件下和有机溶剂中由钌羰基前体制备高度分散的纳米晶体钌颗粒(参见: Vogel, W.; Le Rhun, V.; Garnier, E.; Alonso-Vante, N. *J. Phys. Chem. Chem. B* 2001, 105, 5238). 此外, Lee 与合作者报导可以通过氯化钌和氢氧化钌的硼氢化钠还原制备纳米尺寸的钌颗粒(参见: Lee, D. -S.; Liu, T. -K. *Journal of Non-Crystalline Solids*, 2002, 311, 323).

然而, 有关这些钌颗粒的催化活性的报导在文献中很少. Miyazaki 与合作者报导氧化铝负载的钌纳米颗粒对氨合成具有高度反应性[参见: (a) Balint, I.; Mayzaki, A.; Aika, K. -I. *J. Catal.* 2002, 207, 66.(b) Miyazaki, A.; Balint, I.; Aika, K. -I.; Nakano, Y. *J. Catal.* 2001, 204, 364]. Wakatsuki 与合作者披露 TiO_2 -负载的钌纳米金属颗粒表

现出 SO_2 与 H_2 还原成元素硫(参见: Ishiguro, A.; Nakajima, T.; Iwata, T.; Fujita, M.; Minato, T.; Kiyotaki, F.; Izumi, Y.; Aika, K.-I.; Uchida, M.; Kimoto, K.; Matsui, Y.; Wakatsuki, Y. *Chem. Eur. J.* 2002, 8, 3260). Schmid 与合作者揭示出纳米多孔氧化铝膜催化的烯氧化中包括钉纳米颗粒(参见: Pelzer, K.; Philippot, K.; Chaudret, B.; Meyer-Zaika, W.; Schmid, G. *Zeitschrift fur anorganische und allgemeine chemie*, 2003, 629, 1217). 美国专利 US6,551,960 中披露了负载型纳米尺寸的钉促催化的制备及其在甲醇再形成中的反应性。Chan 与合作者报导了通过油包水型逆微乳化制备的 Ru-Pt 纳米颗粒, 当碳电极上负载时, 它取代了甲醇氧化的催化活性(参见: Zhang, Z.; Chan, K.-Y. *Chem. Mater.* 2003, 15, 451). 近来, 据报导沸石化-封闭的纳米尺寸的二氧化钨可以有效地促进醇类的需氧氧化(参见: Zhan, B.-Z.; White, M. A.; Sham, T.-K.; Pincock, J. A.; Doucet, R. J.; Rao, K. V. R.; Roberson, K. N.; Cameron, T. S. *J. Am. Chem. Soc.* 2003, 125, 2195). 然而, 钨纳米颗粒对烯类的顺式-二羟基化和氧化裂解的反应性迄今为止尚未在文献中已知。

已知钨盐和复合物为用于各种氧化转化的通用催化剂[参见: (a) Murahashi, S. -I.; Komiya, N. In *Biomimetic Oxidations Catalyzed by Transition Metal Complexes*; Ed.: Meunier, B.; Imperial College Press, 2000; p. 563.(b) McLain, J. L.; Lee, J.; Groves, J. T. In *Biomimetic Oxidations Catalyzed by Transition Metal Complexes*; Ed.: Meunier, B.; Imperial College Press, 2000; p. 91.(c) Ley, S. V.; Norman, J.; Griffith, W. P.; Marsden, S. P. *Synthesis*, 1994, 639.(d) Griffith, W. P. *Chem. Soc. Rev.* 1992, 21, 179]. 在本文中, 我们报导了固定在羟磷灰石上的钨纳米颗粒为用于烯类的顺式-二羟基化和氧化裂解的优良催化剂。由于使用反式肉桂酸乙酯作为底物, 所以负载型催化剂可再循环用于连续的顺式-二羟基化反应, 而没有催化活性的显著退化。

附图和表的简述

附图 1. 解释了所述的两个羰基在碳-碳双键上的顺式-加成。

附图 2. 提供了羟磷灰石负载的钨纳米颗粒催化剂的典型传输电子

显微照片。

附图 3.提供了羟磷灰石负载的钌纳米颗粒催化剂及其作为对照的母体羟磷灰石的 X 射线衍射(XRD)光谱。

表 1.提供了钌纳米颗粒催化的烯类的顺式-二羟基化的有代表性的实例。

表 2.提供了钌纳米颗粒催化的烯类的氧化裂解的有代表性的实例。

表 3.提供了钌纳米颗粒催化的 α,β -不饱和烯类的氧化裂解的有代表性的实例。

发明详述

本发明涉及负载在惰性固相支持体(例如羟磷灰石钙)上的钌胶体在烯类的氧化转化中的应用。通过在羟磷灰石上 1,2 固定钌胶体制备稳定的钌胶体。通过在 150℃和有乙酸钠(1 mmol)存在下的 1,2-丙二醇(100 mL)中还原,随后进行报导的操作步骤制备稳定的钌胶体(参见: Viau, G.; Brayner, R.; Poul, L.; Chakroune, N.; Lacaze, E.; Fievet-Vincent, F.; Fievet, F. Chem. Mater. 2003, 15, 486)。

在这项工作中,我们选择了羟磷灰石钙作为固相支持体的实例。报导的羟磷灰石的应用包括人造骨和牙齿、吸附剂、离子交换剂和催化剂[参见:(a) Elliott, J. C. Structure and Chemistry of the Apatite and Other Calcium Orthophosphates; Elsevier, Amsterdam, 1994.(b) Sugiyama, S.; Minami, T.; Hayashi, H.; Tanaka, M.; Shigemoto, N.; Moffat, J. B. J. Chem. Soc. Faraday Trans. 1996, 92, 293]。按照报导的方法制备羟磷灰石钙(参见: Hayek, E.; Newesely, H. Inorg. Synth. 1963, 7, 63)。通过用羟磷灰石钙(0.4 g)和 H₂O(50 mL)将胶体溶液处理 24 小时成功地规定钌纳米颗粒。在离心后获得了羟磷灰石-负载的钌纳米颗粒(纳米-RuHAP),为深灰色固体,随后用去离子水洗涤并且在 110℃洗涤真空中干燥过夜。基于 ICP 分析,将纳米-RuHAP 的 Ru 含量测定为 5 wt%(0.5 mmol g⁻¹)且测定的 Ca/P 摩尔比为 1.66,这一结果与 1.67 的报导值一致,表明成分 Ca²⁺离子没有大量交换。

纳米-RuHAP 的 X 射线衍射(XRD)图案显示在 $2\theta = 25.90^\circ, 31.85^\circ, 32.25^\circ, 32.95^\circ$ 和 49.55° 处存在主峰,将它们分别转换至羟磷灰石

[JCPDS card no: 09-0432]的六方晶系的(002)、(211)、(112)、(300)和(213)反射(附图 2)。应注意对游离的羟磷灰石(即不含 Ru 颗粒)观察到了几乎相同的 XRD 图案。这一结果表明在钌纳米颗粒固定后保持了羟磷灰石的结晶度。纳米-RuHAP 的传输电子显微照片(TEM)图像显示了均匀分散的颗粒,并且 EDX 分析证实所述的颗粒相当于具有约 4 nm 平均直径的钌(附图 3)。正如通过 N_2 吸附等温线测定的,纳米-RuHAP($25 \text{ m}^2\text{g}^{-1}$)的表面积与其母体羟磷灰石($17 \text{ m}^2\text{g}^{-1}$)相比小幅度增加。这解释了钌纳米颗粒在固相支持体上的物理吸附。

实施例 1

纳米-RuHAP 催化的烯类的顺式-二羟基化

本发明涉及使用纳米-RuHAP 作为烯类的直接顺式-二羟基化的一般和有效的催化剂合成顺式-1,2-二醇的直接方法。一般来说,在搅拌的同时向稀硫酸溶液(0.4 N, 2 mL)中加入 NaIO_4 (642 mg, 3 mmol)而形成澄清溶液。在使用冰-水浴冷却至 0°C 时,加入纳米-RuHAP(40 mg)并且将该混合物搅拌 3 分钟,随后添加 EtOAc-MeCN 混合物(1 : 1(v/v); 12 mL)。将合并的混合物在 0°C 下再搅拌 5 分钟。一次加入烯(2 mmol)并且将该反应混合物搅拌至通过 TLC 监测的所有的原料均已消耗。使用饱和 NaHCO_3 溶液(10 mL)和饱和 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液(10 mL)使过量的酸和 NaIO_4 猝灭。通过离心从反应混合物中分离催化剂。用水洗涤回收的催化剂且任何在真空中干燥,此后进行再循环。用乙酸乙酯($3 \times 15 \text{ mL}$)提取上清液,并且用 MgSO_4 干燥有机提取物。通过硅胶(230-400 目)快速色谱法获得纯的顺式-1,2-二醇类并且用 IR、MS 和 NMR 光谱表征。在进行一系列对照实验后,20 mol % 的 H_2SO_4 得到了最高产率;进一步增加 H_2SO_4 不会改善该产率。证实在次氯酸盐、过氧化氢和叔丁基过氧化氢中使用 NaIO_4 作为氧化剂最佳。

使用纳米-RuHAP 催化的方案,将烯类选择性转化成相应的顺式-1,2-二醇,具有中度到良好的产率(参见表 1)。 α,β -不饱和烯类,诸如反式-肉桂酸乙酯、巴豆酸乙酯、富马酸二甲酯、马来酸二甲酯和异佛尔酮可以被转化成其相应的顺式-1,2-二醇类,分离产率分别为 70%、65%、53%、50%和 64 % (目录号 1-5)。在 Ru-催化的条件下,苯乙烯和 1-十二烯的有效氧化得到了产率良好的苯代乙二醇(85%)和十二

碳烯乙二醇(75%)(目录号 6 和 7)。同样,已经实现了 1,2-二取代的烯类,包括 1,4-二乙酰氧基-顺式-丁-2-烯和菲的二羟基化而得到相应的顺式-1,2-二醇类,产率为 61 和 60%(目录号 8 和 9)。使用 1-乙酰氧基环己-2-烯作为底物, Ru-催化的二羟基化得到 1-乙酰氧基-2,3-二羟基环己烷,产率为 75%(目录号 10),主要产物为反式-异构体(反式:顺式= 9 : 1)。而三取代的烯类,诸如(3-苄氧基)-1-甲基丁-1-烯的催化二羟基化看起来有效性较低,并且获得的相应顺式-1,2-二醇的产率仅为 45%(目录号 11)。

根据光谱和分析数据与报导的数据鉴定催化二羟基化的有机产物(参见: Shing, T. K. -M.; Tai, V. W. F.; Tam, E. K.-M.; Chung, I. H. -F.; Jiang, Q. Chem. Eur. J. 1996, 2, 50)。

实施例 2

再循环指的是返回到原始的催化剂,使得反应再次开始。这对节省有价值的催化剂并且将产物污染降至最低特别重要。通过离心回收纳米-RuHAP 催化剂并且用于在相同反应条件下的第二、第三和第四次试验。由于使用了反式-肉桂酸乙酯作为底物,所以未观察到明显的催化剂活性丧失,并且获得了产物顺式-1,2-二醇,产率分别为 80%、82%和 66%。在 4 次连续试验中获得的总产物更新数= 298。就催化剂回收的每次循环而言,对上清溶液的 ICP-MS 分析揭示出残余 Ru 含量低于 5 ppm。值得注意的是零-化合价的 Ru 金属粉对二羟基化反应而言完全无效。

更新数指的是在指定反应耗尽前产物分子的相对数/催化剂的分子数并且表示催化剂功效的极为重要的方面。应注意对作为反式-肉桂酸酯衍生物的反式-肉桂酸甲酯而言, RuCl₃ 催化剂的更新数不会超过 168(参见: Plietker, B.; Niggemann, M. Org. Lett. 2003, 5, 3353)。纳米-RuHAP-催化的方案在大规模下操作时是等效的。例如,反式-肉桂酸酯(10 mmol)在有纳米-RuHAP(0.2 mol%)下的反应得到相应的顺式-1,2-二醇,分离的产率为 67%(产物更新数= 330)。

实施例 3

NaIO₄ 作为氧化剂,通过纳米-RuHAP 催化烯类的氧化裂解(参

见: Yang, D.; Zhang, C. J. Org. Chem. 2001, 66, 4814).

本发明涉及使用纳米-RuHAP 作为烯类的氧化裂解的一般和有效催化剂合成醛类和酮类的直接方法。在室温下和 10 分钟内分部分向含有烯(90 mg, 0.5 mmol)和纳米-RuHAP(40 mg)的 1,2-二氯乙烷(5 mL)和蒸馏水(1 mL)的混合物中加入 NaIO_4 (214 mg, 1 mmol)。在基于 TLC 监测的反应完全后, 用饱和 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液使过量的 NaIO_4 猝灭。通过离心从该反应混合物中分离催化剂, 并且用水洗涤回收的催化剂且在真空中干燥, 此后再利用。用 CH_2Cl_2 (3×10 mL)提取上清液并且用无水 Na_2SO_4 干燥合并的有机提取物。通过毛细管 GC 分析, 使用 1,4-二氯苯作为内标鉴定反应产物并且定量。

由于使用了纳米-RuHAP 作为催化剂, 所以在室温下和 1,2-二氯乙烷- H_2O (5 : 1 v/v)中用 NaIO_4 (1 mmol)处理 2-3 小时时, 烯类被裂解成相应的醛类或酮类, 产率过量(表 2)。在纳米-RuHAP 催化的条件下氧化裂解其它芪衍生物, 诸如顺式-芪和 1-甲基-1,2-二苯基乙烯产生羰基产物, 产率极佳(>85%)(目录号 2-3)。正如预计的, 使用“纳米-RuHAP + NaIO_4 ”方案发现苯乙烯、 α -甲基苯乙烯和反式- β -甲基苯乙烯发生了氧化裂解, 并且获得了苯甲醛, 产率为 66 - 92%(目录号 4-6)。当将环芳族烯类, 诸如二氢萘用作底物时, 分离了相应的二羰基产物, 产率为 86%, 其中 76%的底物转化(目录号 7)。同样, 发现环脂族烯类, 诸如降冰片烯和环辛烯发生有效的 C=C 键裂解而得到相应的二羰基产物, 产率为 72 - 87%(目录号 8-9)。

实施例 4

使用臭氧作为乙氧基通过纳米-RuHAP 催化烯类的氧化裂解。

本发明涉及使用纳米-RuHAP 作为 α,β -不饱和烯类的氧化裂解的一般和有效催化剂合成醛类和酮类的直接方法。在室温下和 10 分钟内分部分向含有烯(104 mg, 0.5 mmol)和纳米-RuHAP(40 mg)的 CH_3CN (7.5 mL)和蒸馏水(5 mL)的混合物中加入臭氧(770 mg, 1.25 mmol)和 NaHCO_3 混合物。基于 TLC 监测反应完全时, 用饱和 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液使过量的 NaIO_4 猝灭。通过离心从该反应混合物中分离催化剂, 并且用水洗涤回收的催化剂且在真空中干燥, 此后再利用。用 CH_2Cl_2 (3×10 mL)提取上清液并且用无水 Na_2SO_4 干燥合并的有机提取物。通过

快速色谱法纯化反应产物并且用 IR、MS 和 NMR 光谱表征。“纳米-RuHAP + 臭氧”方案也可以影响 α,β -不饱和烯类的氧化裂解。当在室温下用在 NaHCO_3 缓冲的 $\text{MeCN-H}_2\text{O}(1.5 : 1 \text{ v/v})$ 中的臭氧(1.25 mmol)和纳米-RuHAP(4 mol %)将查耳酮(0.5 mmol)处理 3 小时时, 产生了苯甲醛和苯甲酸(目录号 1)。在异佛尔酮和(+)-长叶薄荷酮中发现了类似的氧化裂解产物(目录号 2, 3)。注意, 还观察到了 $\text{C}\equiv\text{C}$ 键的便利的氧化裂解。例如, 使炔类, 诸如 1-苯基-1-丙炔经历 Ru-催化的条件产生苯甲酸, 产率为 82%(目录号 4)。

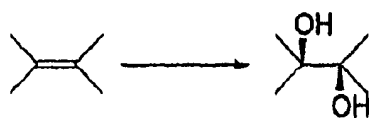


图 1

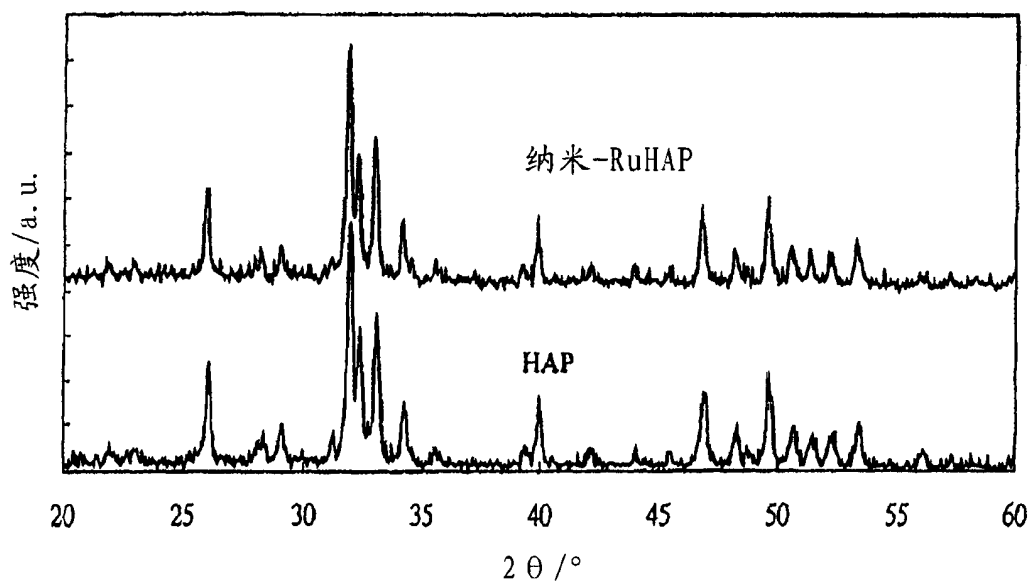
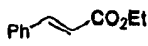
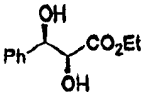

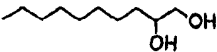

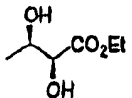

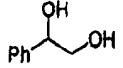

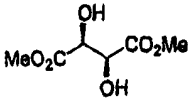

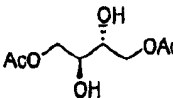

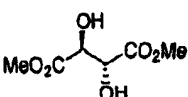
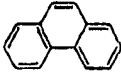
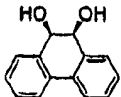

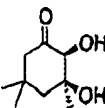

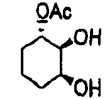
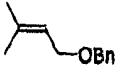
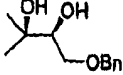


图 2



图 3

纳米-RuHAP催化的烯类的顺式-二羟基化



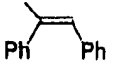



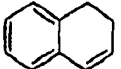
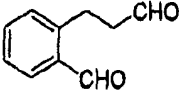




目录号	烯	产物	产率(%) ^b	目录号	烯	产物	产率(%) ^b
1			70	6			75
2			65	7			85
3			53	8			61
4 ^c			50	9 ^d			60
5			64	10			75 (anti: syn = 9:1)
				11			46

^a 反应条件: 烯 (2mmol), 纳米-RuHAP (40mg), NaIO₄ (1mmol) (1.5当量) 和 H₂O (20mol%) 在 EtOAc-MeCN-H₂O (3: 3: 1v/v) 中, 在 0°C 下, 反应时间=30分钟^b。分离产率。

^c 反应时间=10分钟。^d 反应时间=40分钟。

表 1

纳米-RuHAP催化的烯类的氧化裂解

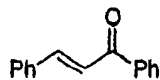
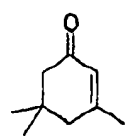

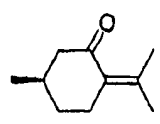
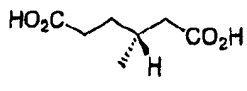
目录号	烯	时间(小时)	产物	产率(%)
1		2	PhCHO	81 ^b
2		2	PhCHO	85 ^b
3		3	PhCHO PhCOMe	85 89
4		2	PhCHO	86
5		3	PhCOMe	92
6		3	PhCHO	90
7 ^d		3		86 ^c
8		3		72 ^c
9		3		87 ^c

^a 反应条件: 烯 (0.5 mmol), 纳米-RuHAP (40 mg), NaIO₄ (1 mmol), 在 CH₂Cl₂:CH₂Cl₂:H₂O (5:1v/v) 中, 在室温下, 并且通过 GC 分析鉴定产物并且定量。

^b 基于形成的 2 当量苯甲醛计算产率百分比。^c 分离产率。^d 76% 转化率

表 2

纳米-RuHAP催化 α, β -不饱和烯类的氧化裂解

目录号	烯	时间(小时)	产物	产率(%) ^b
1		4	PhCHO PhCO ₂ H	67 72
2		7		85
3		3		84
4 ^c	Ph— \equiv —CH ₃	2	PhCO ₂ H	82

^a 反应条件: 烯(0.5mmol), 纳米-RuHAP(40mg), 臭氧(2.5当量)和NaHCO (7.7当量), 在MeCN-H₂O 1.5:1中, 在室温下^b。分离产率^c。臭氧(4当量)和NaHCO (12当量)

表 3