文章编号: 1001-3555(2022)04-0360-14

钯-膦-酸体系催化烯烃氢酯基化反应研究进展

鲁艳梅^{1,2}, 兰永成^{1,2}, 郧 栋¹, 夏春谷¹, 刘建华^{1*}

(1.中国科学院兰州化学物理研究所 羰基合成与选择氧化国家重点实验室,甘肃兰州 730000;2.中国科学院大学,北京 100049)

摘要:烯烃氢酯基化反应是羰基合成领域的重要分支之一,长期以来一直备受关注.目前已发展了钯基、铑基、钴基、钌基等众多催化体系,其中钯-膦-酸催化体系因具有反应条件温和、底物普适性良好、催化性能优异等优点 而得到最广泛、最深入的研究.因此,我们对均相、非均相的钯-膦-酸催化体系在烯烃氢酯基化反应中的研究应 用进行了综述,并对催化机理、催化剂组成和性能进行了讨论,最后指出稳定性高、可回收性好的非均相钯-膦-酸催化体系将是该领域的研究重点.

关键词:氢酯基化;钯-膦-酸催化体系;负载型催化剂;两相体系

中图分类号: 0643.32 文献标志码: A DOI: 10.16084/j.issn1001-3555.2022.04.007

氢酯基化反应(又称烷氧羰基化反应)是指由不 饱和烃(烯烃、炔烃等)、CO和醇一步合成羧酸酯及 其衍生物的过程,具有100%的原子经济性,在化工 原料利用^[1-2]、酯类精细化学品^[3-4]等领域具有广 泛的应用.已报道的催化剂主要是由咖族过渡金属 (钯、铑、钴、钌等)和相关配体配位形成的配合物, 其中钯-膦-酸体系由于具有反应条件温和、催化性 能优异、底物普适性良好等优点而成为烯烃氢酯基 化反应中研究最为广泛和深入的催化体系^[5].均相 钯-膦-酸体系中底物易于接近活性位点、可调控性 强,因而具有较高的催化活性,新型膦配体的合成 也为催化剂发展提供了不竭的动力.但昂贵的钯金 属价格和产品分离的要求使得催化剂的回收利用成 了亟需解决的问题.

将活性钯金属固载化和构建两相体系是实现 均相钯-膦-酸催化体系循环利用的两种主要策略. 固载化方面,所用的载体包括蒙脱石、SiO₂、聚合物 等.最近,兼具载体和酸性促进剂双重作用的酸性 树脂及新型多孔有机聚合物(POP)材料得到了人们 的关注,在氢酯基化领域的应用研究越来越多.两 相体系方面,主要采用离子液体(ILs)和超临界CO₂ (scCO₂)两相体系,利用"均相反应、两相分离"的新 方式解决均相钯-膦-酸催化体系难以分离回收的 问题.而常见的水/有机两相体系在烯烃氢酯基化 反应中应用较少,这是由于酯产物在水存在下易水 解或发生氢羧基化反应.

目前,关于如何调控钯催化的氢酯基化反应选择性已有多篇很好的综述总结^[6],但是缺乏对钯-膦-酸体系在均相、非均相^[7]反应状态下的烯烃氢酯基化反应中应用进展的系统介绍.我们围绕近年来钯-膦-酸体系催化的烯烃氢酯基化反应的研究现状,总结了催化机理及不同类型催化剂(均相、负载型、两相体系)的研究进展,对比分析了催化剂活性、选择性及循环使用性,并对钯-膦-酸体系在烯烃氢酯基化反应中的应用前景进行了展望.

1氢酯基化的反应机制

对于钯催化的烯烃氢酯基化反应, "Pd-H"机制 和"Pd-COOR"机制(图1)是两种可能的反应机制^[8]. "Pd-H"机制中, 首先烯烃配位到活性Pd-H物种(物种1*), 并插入到Pd-H键中形成钯烷基中间体(物种3). 随后, CO配位到钯烷基中间体, 并迁移插入 到Pd-C键中, 得到钯酰基化合物(物种5). 接着, 钯 酰基化合物在醇的亲核进攻下, 得到酯产物, 并再 生Pd-H物种(物种1*), 进行下一次催化循环. "Pd-COOR"机制中, 首先烯烃插入到钯烷氧羰基化合物

收稿日期:2022-03-19;修回日期:2022-04-15.

基金项目: 国家自然科学基金项目(No. 22072166; 21673260); 中国科学院"西部之光"—"西部青年学者"项目A类(The work was supported by the National Natural Science Foundation of China (No. 22072166; 21673260); CAS "Light of West China" Program A)).

作者简介:鲁艳梅,女,硕士研究生,主要从事均相催化研究(Lu Yan-mei, Female, master degree, engaged in homogeneous catalysis).

^{*} 通信联系人, E-mail: jhliu@licp.cas.cn.

的Pd-C键形成钯烷基中间体.随后, 钯烷基中间体在醇的亲核进攻下, 得到酯产物和Pd-OR配合物. 最后, CO插入到Pd-OR配合物中, 重新生成钯烷氧 羰基化合物.

理论和实验研究^[9]证明, 钯催化的烯烃氢酯基

(a) Alkene hydroesterification:

化反应中, "Pd-H"机制比 "Pd-COOR"机制更常见, "Pd-H"机制的决速步骤是醇对钯酰基化合物的亲 核进攻.活性中间物质[Pd(II)-H]⁺一般由酸促进 Pd(0)物种质子化产生,而且酸的阴离子与Pd(II)的 弱配位作用有利于其稳定^[10],因此大多数氢酯基化



(b) Typical mechanisms of Pd-catalyzed alkene hydroesterification:



图1烯烃氢酯基化反应(a)及钯催化烯烃氢酯基化反应的典型机制(b) Fig.1 Alkene hydroesterification(a) and typical mechanisms of Pd-catalyzed alkene hydroesterification(b)

反应都在pKa \leq 4 的中强酸(如甲磺酸MSA、对甲 苯磺酸PTSA)条件下进行.值得注意的是,酸作为 助催化剂,用量过高或过低会导致催化剂失活^[11].

2 均相钯-膦-酸催化体系

由钯盐和膦配体原位组成的催化剂体系及含 膦的钯金属有机配合物,如Pd(OAc)₂/PdCl₂-芳基膦/ 烷基膦、PdCl₂(PPh₃)₂等,较早地被用于催化烯烃氢 酯基化反应,但均未取得突破性成果^[12].20世纪90 年代时,双(二叔丁基膦甲基)苯配体(dtbpx,L1)开 始被应用于该反应,获得了前所未有的催化剂稳定 性、转化率、选择性,具有里程碑的意义^[13].

 $Pd_2(dba)_3$ -L1-MSA体系在温和条件下催化乙烯 氢酯基化反应的TOF值为12 000 h⁻¹,丙酸甲酯产物 的选择性高达99.9%^[14].这一过程与Cs/SiO₂催化的 丙酸甲酯与甲醛缩合反应构成了Lucite Alpha工艺, 可年产3.7×10⁵ t甲基丙烯酸甲酯(MMA). $Pd_2(dba)_3$ -L1-MSA体系也能高效催化简单长链烯烃与甲醇 的氢酯基化反应,在20 ℃、0.1 MPa CO的条件下, 1-辛烯的转化率和壬酸甲酯产物的选择性均大于 97%; 在80 ℃、3 MPa CO的条件下, 2-辛烯的转化 率为95.6%, 直链酯的选择性为97.1%^[15]. 此外, L1 还被应用于催化偕二氟烯烃的氢酯基化反应, 支链 酯的选择性高达99%^[16].

尽管L1配体对末端烯烃及少部分内烯烃的氢 酯基化具有优异的催化活性,但其对大位阻或低活 性烯烃的催化活性和选择性不尽人意.因此,研究 人员在L1配体结构的基础上,通过引入吡啶结构、 使用二茂铁骨架或脂肪族骨架等措施,合成了配体 L2-L6.图2展示了钯催化的烯烃氢酯基化反应中典 型的膦配体结构(L1-L12).

Pd(acac)₂-L2-PTSA体系能在室温下催化乙烯的



图2 钯催化的烯烃氢酯基化反应中典型的膦配体 Fig.2 Typical phosphine ligands for Pd-catalyzed alkene hydroesterification

氢酯基化反应^[4],在120 ℃时TON可达1425000, TOF可达44000 h⁻¹,而且该体系能够高效催化四取 代、三取代和1,1-二取代烯烃等大位阻烯烃和天然 产物、药物的氢酯基化反应,产率比L1有了大幅度 提升.研究表明L2的吡啶结构能促进质子传输及醇 对钯酰基化合物的进攻,从而加快了反应速率.此 外,含L2或L5的钯体系能同时催化HCOOH选择 性分解成CO、烯烃迅速异构化和区域选择性氢酯 基化3个过程,因此,能利用HCOOH作羰基源,实 现多类烯烃的高活性、高选择性转化并生成直链 酯^[17]. L3 配体以二茂铁为骨架, P原子上同时连接 空间位阻基团和两性基团. PdCl₂-L3 构成的催化体 系^[18]实现了乙烯在无酸条件下的高效转化,在80℃、 3 MPa CO的条件下反应1h后,能定量生成丙酸甲 酯. 另外, Pd(acac)₂-L3-PTSA体系^[18]也能高效催化 乙烯氢酯基化反应:在80℃、3 MPa CO的条件下, 反应10 min后的产率为99%;改变条件为T=23℃、 t=3 h,反应同样能定量完成,优于L1(9%产率).除乙 烯、丙烯、丁烯外, Pd(acac)₂-L3-PTSA体系还以高活 性和高选择性实现了大位阻烯烃、功能化烯烃的氢 酯基化反应^[19].其优异的催化性能主要来自两个方 面:(1) 吡啶部分能传输质子,利于Pd-H活性物种形成和醇对钯酰基化合物的进攻,导致L3对应的表面自由能垒(42.7 kJ·mol⁻¹) 远小于L1 (107.7 kJ·mol⁻¹); (2) 催化循环中N与Pd的半不稳定配位提高了催化剂耐久性.

在L2、L3配体优异催化活性的基础上,考虑到 1,3-双二苯基膦丙烷(dppp)在催化领域的应用,Liu 等^[20]合成了脂肪族骨架的L4配体.Pd(acac)₂-L4-PTSA在室温下催化乙烯氢酯基化时,乙烯在5h内 完全转化为丙酸甲酯;在120℃、4MPa CO的条件 下催化三取代、四取代和1,1-二取代烯烃等空间位 阻烯烃时,也能高产率、高选择性地生成目标的酯 产物.

L1-L4配体是钯催化烯烃氢酯基化反应中最具 代表性的膦配体,其中L1配体已经成功实现工业应 用,L2-L4都含有吡啶结构且主要在过去十年内被 合成、研究.2019年,Yang等^[2]设计并合成了含吡 啶结构的L6配体,Pd-L6-酸体系能够催化大宗工业 原料1,3-丁二烯的氢酯基化反应直接生成己二酸二 酯,当采用1,3-丁二烯、CO、丁醇为原料时,产物己 二酸二丁酯的选择性达97%,TON > 60 000,该过程 为制备工业上重要的己二酸衍生物提供了十分环 保、经济的途径.

值得一提的是,双齿膦配体的张角(Bite angle) 对烯烃氢酯基化反应的活性和选择性具有至关重要 的作用.在这方面,钯-膦-酸体系催化的乙烯氢酯 基化反应及其竞争性反应(乙烯/CO共聚)的相关研 究具有代表性^[21].2003年,Freixa等^[21a]研究了钯催 化乙烯、CO、甲醇发生反应生成酯或聚酮的机制, 并从张角的立体效应、电子效应两方面分析了多种 双齿膦配体的催化效果,他们认为双齿膦配体的空 间位阻效应是主要决定因素,增大顺势(cis)双齿膦 配体的立体位阻可以加快甲醇对钯酰基化合物的亲 核进攻.

此外,其它类型的膦配体也被应用于钯催化的 烯烃氢酯基化反应.如典型双齿膦配体Xantphos(L7) 能催化苯乙烯在H₂O存在下发生氢酯基化反应而不 需要额外酸^[22].含N的单齿膦配体L8催化1-辛烯 的氢酯基化反应的支链产物选择性为84%^[23].L9-L10应用于苯乙烯的氢酯基化反应时,得到了优异 的支链产物选择性和ee值^[24-25].表1汇总了典型膦 配体L1-L10应用于钯催化的烯烃氢酯基化的相关 反应结果.

膦配体是发展高效钯-膦-酸催化体系的关键,

		0		,			
Catalyst	Alkene	Alcohol	T/℃ :P _{co} / MPa:t/h	S/C ^a	Yield /%	l/b ^b	Ref
[Pd ₂ (DBA) ₃]/L1/MSA	1-Octene	MeOH	20:0.1:3	127.4	97.8	99	[15]
[Pd ₂ (DBA) ₃]/L1/MSA	2-Octene	MeOH	80:3:3	127.4	95.6	97.1	[15]
[Pd ₂ (DBA) ₃]/L1/MSA	3-Octene	MeOH	80:3:16	127.4	99.6	94	[15]
[Pd ₂ (DBA) ₃]/L1/MSA	3-Methyl-1-pentene	MeOH	20:0.1:3	127.4	100	99.9	[15]
$Pd(acac)_2/L2/PTSA$	Ethene	MeOH	120:3:18	836 000	94	_	[4]
$Pd(acac)_2/L2/PTSA$	Tetramethylethylene	MeOH	120:4:20	1 000	98	_	[4]
Pd(acac) ₂ /L3/PTSA	Ethene	MeOH	80:3:0.167	2 500	99	-	[18]
Pd(acac) ₂ /L3/PTSA	Tetramethylethylene	MeOH	120:4:20	500	99	_	[19]
$Pd(acac)_2/L4/PTSA$	Tetramethylethylene	MeOH	120:4:20	200	99	_	[20]
$Pd(OAc)_2/L5/PTSA$	Tetramethylethylene	MeOH	100 : - : 20	100	97	_	[17]
[Pd(TFA) ₂]/L6/PTSA	Butadiene	<i>n</i> -BuOH	120:4:24	200	85	32.3°	[2]
$PdCl_2(MeCN)_2/L7/H_2O$	Styrene	MeOH	120 : 2 : 4	200	97	4.3	[22]
$PdCl_2/L8/H_2O$	1-Octene	MeOH	100:4:20	100	88	0.19	[23]
([PdCl ₂ (PhCN) ₂]+L9)/PTSA	$\mathbf{Styrene}^{\mathrm{d}}$	MeOH	60:3:22	100	99	0.01	[25]
$Pd(OAc)_2/L10$	Styrene ^e	-	50 : - : 24	20	92	0.071	[24]

表1代表性膦配体L1-L10在钯催化的烯烃氢酯基化反应中的应用 Table 1 Application of typical phosphine ligands L1-L10 in Pd-catalyzed alkene hydroesterification

a. S/C represents Substrate/ Catalyst(mmol·mmol⁻¹);

b. l/b represents the ratio of linear ester products to branched ester products;

c. Selectivity represents the ratio of linear diester to all diesters;

d. ee=79%; e. HCOOPh was used ee=93%.

其结构的细微变化会直接影响反应路径(直链/支链、异构等),进而对氢酯基化反应的活性和选择性造成极大影响.因此,选择合适的膦配体至关重要.就目前的均相钯-膦-酸催化体系而言,所研究的膦配体普遍存在合成方法复杂、成本高的问题,限制了催化体系的工业化应用.因此,未来的工作应多关注竞争性反应路径的机理,开拓能简便合成、价格低的高选择性膦配体,以推动钯-膦-酸催化体系在烯烃氢酯基化反应中的应用进展.

3 非均相钯-膦-酸催化体系

均相钯-膦-酸催化体系具有较高的催化活性 和选择性,但同时具有难分离、循环使用性差、成 本较高等缺点.鉴于此,将钯基催化剂高效分离和 回收的研究越来越吸引科研人员的兴趣.固载化和 构建两相体系被认为是最有潜力的两种策略.前者 是通过物理吸附或化学键合的方式将钯固载到固体 材料(如SiO₂、POP、树脂)上,从而实现催化剂回收; 后者是通过两相分离、含催化剂相的重复利用来回 收催化剂.

3.1 负载型钯催化剂

3.1.1 无机载体负载型

SiO₂负载型:共价键功能化SiO₂(无定形传统二 氧化硅、介孔二氧化硅、硅酸盐共聚固体等)固载金 属钯配合物在交叉偶联、羰基化/羧化、氧化还原等 反应中得到了广泛的应用^[26].(3-氨丙基)三乙氧基 硅烷(APTES)及其衍生物是最常用的SiO₂表面修饰 剂.近年来,化学工作者将这类SiO₂负载型钯催化 剂应用于烯烃氢酯基化反应,初步展现出多次循环 利用的潜力.

中科院兰州化物所夏春谷等^[27]将壳聚糖(CS) 沉积在SiO₂表面制备了CS/SiO₂,并负载PdCl₂得到 催化剂CS - PdCl₂/SiO₂(图3(a)),用于催化芳香族烯 烃的氢酯基化反应.在PPh₃存在下,底物为6-甲氧



 $R=CH_3$; $X=H_1$,(1) R=H; $X=CH_3$,(2)

图 3 SiO₂作载体: (a) CS-PdCl₂/SiO₂催化剂的结构^[27]; (b) G(1) 代 PAMAM-SiO₂树枝状磷化配体的结构^[28];

(c) 固载型 Pd 复合物 1-4^[29]

Fig.3 SiO₂ as support : (a)The structure of CS-PdCl₂/SiO₂ catalyst^[27]; (b) Proposed structure of the phosphonated generation one G(1) PAMMAM-silica dendrimer ligand ^[28]; (c) The immobilized palladium complexes $1-4^{[29]}$

基-2-乙烯基萘时,支链酯选择性达95.3%. 但催化剂二次使用时活性明显下降.研究表明,催化剂活性降低的主要原因可能是活性组分Pd(II)聚集成 钯黑沉淀,而在反应体系中加入少量对苯醌,能明显改善催化剂的重复使用性能.

Reynhardt 等^[28]制备了磷酸化G(0)-G(4)polyamidoamine(PAMAM)-SiO₂树枝状大分子,并负载钯 得到Pd(PPh₃)₂-PAMAM-Silica催化剂(图3(b)).该催 化剂催化长直链烯烃和苯乙烯的氢酯基化反应的 TON高达1200,直链产物选择性良好.此外,催化剂 能通过空气中简单过滤来回收,最多可以重复使用 6次,但催化活性会逐渐下降.当底物为己烯时,催 化剂重复使用5次后己烯转化率由87%降低到44%.

2019年, Akiri等^[29]使用MCM-41 固载4种苯氧 基亚胺配体的钯复合物制备了4种催化剂(图3(c)), 在正己烯的氢酯基化反应中表现出很好的催化活性 和稳定性.在6 MPa CO、90 ℃、t=24 h条件下, 己烯 的转化率最高为78%, 催化剂重复使用4次后己烯 转化率降低至72%. 作者认为催化活性的轻微下降 是由催化剂物理形态(主要指有序介孔结构)变化造 成的.该催化剂的不足之处是区域选择性较差, 直 链产物和支链产物之比处在1.5~2的范围内.

蒙脱土负载型:蒙脱土具有规则的平行层结构、较好的膨胀性能及表面酸性位点,通过金属阳离子交换或引入有机配体并使其与金属配位的方式 对其改性,可引入活性金属配合物.蒙脱土负载型 钯催化剂在烯烃氢酯基化领域中的应用较少,且循 环性能方面未得到突破.

1991年, Crocker等^[30]首次报道了蒙脱土作为 载体在Pd(II)催化的乙烯氢酯基化反应中的应用, 发现反应活性与蒙脱土的酸性有关.1995年, Lee 等^[31]将Pd(OAc)₂负载于蒙脱土上,在PPh₃和HCl 存在下催化苯乙烯的氢酯基化反应,在125℃、4.14 MPa CO的反应条件下,支链酯的收率达94%.随后, 他们^[32]还将蒙脱土负载型钯催化剂应用于三甲基 乙烯基硅烷的氢酯基化反应,获得了89%的酯收率. 1998年,李文革等^[33]以蒙脱土负载的Pd(II)为催化 剂,研究了一些含氮烯烃的氢酯基化反应,同样得 到了较好的区域选择性.然而,以上4个报道均未测 试催化剂的循环性能.

1997年, Nozaki 等^[34]报道了蒙脱土-二苯基膦-钯(Ⅱ)氯化物在HCl和L11配体存在下催化苯乙烯 的氢酯基化,反应能定量生成支链酯.回收再利用 时,区域选择性得到保持,但催化活性大幅度降低. 此外,对映选择性较差,ee值最高为12%(使用配体 L12时取得).L11与L12的结构见图2.

3.1.2 聚合物载体负载型

树脂负载型:离子交换树脂是含有离子交换功 能基团、具有交联结构的高分子材料,在有机催化 反应中得到了广泛的研究^[35].其按照骨架不同可分 为苯乙烯系、丙烯酸(酯)系等;按照孔隙结构可分 为凝胶型和大孔型两种;按照功能基团可分为强酸 性、弱酸性、弱碱性、强碱性、酸碱两性、螯合性等 类型.

钯催化的烯烃氢酯基化反应通常需要添加pKa ≤ 4 的中强酸作为酸性促进剂.为减弱酸对反应容器的腐蚀,科研人员从使用酸性离子液体(见3.2.2)、聚合磺酸、酸性离子交换树脂等方面做出了一些有益的尝试.酸性离子交换树脂的酸性基团位于树脂内部,避免了酸对反应器壁的腐蚀,已经在醚化、酯化、烷基化、酰基化等反应中得到了商业应用^[35e],其应用于钯催化的烯烃氢酯基化时兼具载体和酸促进剂的双重作用,但国内外相关报道较少.

1991年, Crocker 等^[30]首次报道了Dowex和 Nafion-H⁺树脂在钯催化的乙烯氢酯基化反应的应 用,其中Nafion-H⁺作载体的催化剂表现出较高的 催化活性(TOF=520 h⁻¹). 2014年, He等^[36]将Pd-TPPTS-OTPPTS 配合物(TPPTS = 三苯基膦三间磺酸 钠盐, OTPPTS = 三苯基膦三间磺酸钠盐的氧化物) 负载于强酸离子交换树脂LSI-600上,制备了Pd-P-OP/LSI-600催化剂,用于催化苯乙烯及衍生物的氢 酯基化反应. 在温和条件下, 获得了优良的产率和 优异的支链产物选择性(见表2). 苯乙烯和甲醇作底 物时,在80℃、3 MPa CO的条件下,催化剂能重复 使用4次, 酯产率不低于90%, 支链酯产物和直链酯 产物之比不低于39.研究表明,OTPPTS配体与Pd位 点存在弱配位作用,而OTPPTS配体易于解离,进而 能有效保护Pd周围空的配位点,使底物更易于接近 金属中心,提高了催化活性.

此外, Ooka等^[37]开发了一种以低含量SO₃H修 饰的Wang树脂作酸性促进剂的钯-膦-酸催化体 系,用于苯乙烯或醋酸乙烯酯的氢酯基化反应.在 室温、0.6 MPa CO条件下,苯乙烯作底物时,获得了 97%的酯产率和86%的支链产物选择性;在60℃、 0.6 MPa CO条件下,醋酸乙烯酯作底物时,反应1.5 h后可获得70.4%的酯产率.该催化剂具有很好的

表2Pd-P-OP/LSI-60催化的不同底物的氢酯基化反应[®]

Table 2 Hydroesterification of various substrates catalyzed by Pd-P-OP/LSI-600^a

	+CO+R ² OH Pd-P-OP	VLSI-600	OOR^{2} $COOR^{2}$ + R^{1}	LSI-600	Pd-P-OP	$\begin{array}{c} \text{LSI-600} \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ & \\ $
				GC yield /%		
Entry	Olefin	Alcohol	Branched	Linear	By-product ^b	b/l °
1	Styrene	EtOH	89.6	2.4	n.d.	37.3
2	Styrene	<i>n</i> -PrOH	84.3	2.7	1.7	31.2
3	Styrene	<i>i</i> -PrOH	71.1	4.6	1.5	15.4
4	Styrene	<i>n</i> -BuOH	79.3	2.9	1.5	27.3
5	lpha -Methylstyrene	MeOH	n.d.	9.2	9.8	_
6	4-Methylstyrene	MeOH	89.2	2.8	0.3	31.8
7	4-tert-Butylstyrene	MeOH	85.1	3.0	0.2	28.4
8	4-Bromostyrene	MeOH	52.1	2.8	0.8	18.6

a. Reaction conditions: substrate (5.0 mmol), substrate/Pd = 250 (molar ratio), Pd/P/OP = 1/10/10 (molar ratio), alcohols (49.5 mmol), toluene (4 mL), 80 °C, 3 MPa, 3.5 h;

b. The main by-product was ether;

c. Molar ratio of branched ester to linear ester.

稳定性,重复使用4次后催化活性无明显下降.

POPs负载型: 近年来, 多孔有机聚合物(Porous Organic Polymers, POPs)作为一种新型的特殊多孔材料, 吸引了研究人员的注意. POPs材料具有超高的比表面积、可控的孔径分布、较高的稳定性、灵活的合成策略, 并且能在分子水平上调整其组成和性

能,这些优点使其成为极好的催化剂载体材料^[38].

2020年, Chen等^[39]报道了Pd/PPh₃@POP催化 苯乙烯氢酯基化的研究(PPh₃@POP制备方法见图 4). 在90℃、2 MPa CO条件下,该催化剂表现出与 均相催化剂Pd-PPh₃类似的催化效果,苯乙烯的转 化率和酯产物的选择性分别为100%和96.6%,但





区域选择性较低,支链产物和直链产物之比仅为 1.9. 此外,该催化剂具有良好的底物适用性,且可以 循环使用5次而无明显的活性下降.作者认为,Pd/ PPh₃@POP具备优异的催化性能,主要是由于:(1) Pd在载体材料中高度分散;(2)Pd与POP骨架暴露 的膦配体之间存在强配位作用;(3)催化剂具有较大 的比表面积(905 m²·g⁻¹).

与钯催化的烯烃氢酯基化相比,含膦POPs在 钯催化的炔烃氢酯基化中有着更广泛的应用.2006 年,Doherty等^[40]报道了第一例以含2-pyPPh₂结构 的聚合物作载体的负载型钯催化剂,并将其应用于 端炔氢酯基化反应.2016年,Chen等^[41-42]报道了 Pd/POL-2V-P,N和Pd-PyPPh₂-SO₃H@POPs在炔烃氢 酯基化中的应用.此外,含膦POPs在铑催化的氢甲 酰化反应得到了更充足的发展,甚至在工业生产中 已有应用.这些工作充分证明了含膦POPs载体在羰 基化领域的巨大应用潜力.因此,含膦POPs在钯催 化的烯烃氢酯基化反应中还有许多发展空间.

COFs负载型: 近年来兴起的共价有机框架材 料(Covalent organic frameworks, COFs) 具有易于调 控的孔道结构,以及容易进行功能化的能力,成为 固定金属配合物的优良载体材料.2022年,Yang 等^[43]使用一锅自组装的策略(见图5)将钯二膦配 合物封装到亚胺连接的2D-COF中制备了[Pd]@ COF催化剂,用于催化脂肪族、芳香族烯烃的氢酯 基化,产率高达92.1%. 当底物为苯乙烯时,[Pd]@



图 5 [Pd] @COF 杂化物催化烯烃氢酯基化及[Pd] @COF 制备过程示意图^[43] Fig.5 Alkene hydroesterification catalyzed by [Pd] @COF hybrids and schematic illustration of [Pd] @COF preparation process^[43]

COF-A-0.25-0.5首次使用时苯乙烯几乎完全转化, 重复使用5次后苯乙烯转化率还能维持在90%左右; 但是催化剂重复使用时,酯产物的选择性明显下降. 实验结果表明,催化剂重复使用5次后没有明显的 钯流失,催化剂的电镜图像和红外光谱与新鲜催化 剂没有明显差别.研究人员进一步推测活性物种氧 化或钯团聚可能是导致催化活性下降的原因.值得 一提的是,该工作中使用的一锅自组装策略不仅避 免了膦配体在分步浸渍过程中被氧化,而且抑制了 COF上亚胺基团对二膦配体与Pd配位的不利影响, 仅由最低剂量的Pd(cod)Cl₂就能封装纯净的Pd-P,P 复合物.

3.2 两相体系

两相催化体系既保持了均相催化的优势,又能 通过相分离来回收、再利用催化剂.烯烃氢酯基化 反应的两相体系主要利用不互溶的第三溶剂(如离 子液体或超临界CO₂等)构建,较少采用有机相/水 相、有机相/全氟烷烃相等,其原因主要在于:酯产 物可能溶于由甲醇、乙醇等构成的极性有机相;酯 易水解或发生氢羧基化反应.

3.2.1 有机两相体系

烯烃氢酯基化反应的有机两相体系仅限于特殊的醇、烯烃底物.2015年, Pruvost等^[44]构建了多元醇/有机相双相体系,用于钯催化的烯烃与多元醇的氢酯基化,对单酯产物的选择性普遍大于85%.其中,多元醇相用来固定催化剂,它与非极性的有机溶剂/有机产物相不混溶,使得催化剂易于分离并循环使用.

2017年, Schmidt等^[45]构建了甲醇作极性相、 1-十二烯和产物作非极性相的双相体系, 用于钯 催化的1-十二烯氢酯基化.在使用双齿膦配体 SulfoXantPhos的条件下, 以甲醇相固定催化剂.催化 剂可重复使用4次, 活性、选择性没有明显降低.随 后,该研究被成功应用到连续运行超100h的miniplant^[46],反应体积扩大系数为19,酯产率和化学选 择性分别为83.5%和91.2%,与实验室结果近似,且 催化剂流失低于2.5×10⁻² mg·kg⁻¹.

3.2.2 利用ILs构建的两相体系

ILs作为绿色反应溶剂, 在羰基化领域中具有 广泛的应用^[47]. Zim等^[48]报道了Pd(Ⅱ)在[BMIM] [BF₄]-异丙醇/环己烷两相体系中催化苯乙烯及衍 生物的氢酯基化, 以Pd(Ⅱ)/(+)-NMDPP/TsOH为催 化剂, 在0.1 MPa CO、70 ℃下, 支链酯的选择性达 99.5%. 但缺点在于催化剂不能重复使用.

Rangits 等^[49-50]研究了[BMIM][BF₄]、[acetonyl-mim][PF₆]、[Benzyl-MIM][BF₄] 等 ILs 在 钯催化的苯乙烯氢酯基化反应中的应用,主要关 注了ILs 结构、双齿膦配体等因素对区域选择性 的影响,但对催化剂循环性能探究较少.2005年, Klingshim 等^[51]将一系列ILs(图 6(a))用于(Ph₃P)₂-PdCl₂催化的苯乙烯及其衍生物的氢酯基化反应,直 链产物和支链产物之比处在5~7之间.其中[C₄mim] [NTf₂]/CAT相能重复使用5次,平均产率是68%.

Brønsted acidic ionic liquids(BAILs) 具有溶剂



图 6 Pd 催化烯烃氢酯基化反应中典型 ILs 和 BAILs 的结构^[51-53] Fig.6 Structure of typical ILs and BAILs ued in Pd-catalyzed alkene hydroesterification^[51-53] 和酸性促进剂的双重作用,属于功能化离子液体. 2010年,Yang等^[52]将不同酸性的BAILs(图6(b))应用于Pd-PPh₃催化的烯烃氢酯基化反应,获得 了良好的转化率和优异的酯产物选择性(普遍大于 95%).实验研究表明,催化效果受ILs影响较大.含 [MIMPs][TsO]的催化体系在70℃、2 MPa CO的 条件下催化1-己烯氢酯基化反应时,可循环利用 5~6次,没有明显的活性下降,但每次循环后必须补 加PPh₃.

2014年, García-Suárez等^[53]将6种BAILs(图 6(c))用于Pd(OAc)₂-L1催化的乙烯氢酯基化反应. 在总压力为2.2 MPa、T=80 ℃条件下,产率均高达 98%. IL相与产物相形成双相体系,易于产物分离 及催化系统再利用,催化剂可重复使用15次,而没 有明显的活性降低. 2015年, Boulanger等^[54]报道了 BAILs在1-辛烯与异山梨醇的氢酯基化反应中的应 用.在含Pd(OAc)₂-TPPPTS的[BSMI][p-TsO]体 系中,烯烃和醇的转换率分别为69%和79%,异山 梨酯二酯的选择性高达89%.催化剂能重复使用4 次,没有明显的活性下降,且不需要补加膦配体.

这些研究证明了ILs(尤其是BAILs)可以用作烯 烃氢酯基化催化剂的"液体载体",便于产物分离和 催化剂回收,大大简化了反应的后处理过程,减少 了催化剂流失.此外,BAILs还避免了可溶性酸的使 用,减弱了对设备的腐蚀,具有重要意义.

3.2.3 利用 scCO₂构建的两相体系

scCO₂性质稳定、无毒无污染、价廉易得、可重 复使用,而且在31.1 ℃和7.38 MPa以上就能得到. 它能溶解大量的CO、乙烯、H₂、甲醇等,具有良好 的传质特性和溶解性.其在过渡金属催化的有机反 应中作为溶剂的应用吸引了人们的关注,但在钯催 化的烯烃氢酯基化反应中的应用仅有两例报道.

1999年, Jia 等^[55]报道了 scCO₂在Pd(II)催化 的降冰片烯氢酯基化反应中的应用.该反应中存在 羰基化产物和氯化产物的竞争.在Et₃N作碱、过量 甲醇作共溶剂及CuCl₂存在的条件下,当T=40 ℃、 P(CO)=0.3 MPa时,对顺式 exo二酯的选择性可达 97.8%.

2008年, Estorach 等^[56]将scCO₂用于直链烯烃的 氢酯基化反应. 在90 °C、3 MPa CO条件下, [PdCl₂-(PhCN)₂]-P(3,5-CF₃C₆H₄)₃催化1-己烯氢酯基化的最 高转化率和酯选择性分别为67%和64%; 催化1-辛 烯氢酯基化时, 直链产物和支链产物之比为86:14, 但转化率仅为25%.

此外, De Pater等^[57]报道了 scCO₂在苯乙炔氢 酯基化反应中的应用; 李金恒等^[58]将 scCO₂用于钯 催化的末端炔烃双羰基化反应生成不饱和二酯; 谢 叶香等^[59]将 scCO₂用于钯催化的苯乙炔羰基化反 应生成苯丙炔酸甲酯.

4 结论与展望

钯-膦-酸体系是烯烃氢酯基化反应中最受关注的催化体系,在过去的30年间,取得了丰富的研究成果.目前,均相钯-膦-酸体系不仅实现了对末端烯烃、少部分内烯烃的高效转化,而且已经应用于工业生产丙酸甲酯的过程.但是,对大位阻或低活性烯烃的氢酯基化研究仍然较少,开发的膦配体也普遍存在制备过程复杂、价格昂贵的问题.最近,非均相钯-膦-酸催化体系因其可重复使用性得到了越来越多的关注,成为烯烃氢酯基化反应的重点研究方向,但已报道的体系存在一些明显的问题,如催化活性差、底物限于简单端烯烃、活性组分流失严重等,距离工业应用还有很大差距.此外,大量可溶性强酸的使用带来的设备腐蚀问题也需要被更多地关注.

针对上述问题, 在催化剂改进方面应重点关注: (1)发展高性能、低成本的新型膦配体, 通过各种影 响因素的调变提升反应选择性, 深入研究反应机理; (2)围绕大宗低活性内烯烃(如丁二烯、2-丁烯、混 合碳八烯烃)开展深入研究, 并拓展烯烃氢酯基化 反应在精细化工等领域的应用; (3)进一步探究特殊 载体材料(如POPs、COF等)在氢酯基化中的应用, 构建载体的多级孔体系, 减少传质阻力, 提高催化 活性; (4)探究新型固载化方式, 进一步改善载体与 金属中心的相互作用, 提高负载型催化剂的稳定性; (5)减少酸用量、使用替代性的固体酸、构建"Pd-膦-酸"一体化的催化体系, 以减轻设备腐蚀问题.

参考文献:

b. Liu Meng-li(刘梦力), Zeng Bo(曾 波), Hu Bo(胡 波), et al. Influence of electronic and steric factors of

 ^[1] a. Darabi Mahboub M J, Dubois J L, Cavani F, et al. Catalysis for the synthesis of methacrylic acid and methyl methacrylate[J]. Chem Soc Rev, 2018, 47(20): 7703– 7738.

phosphine ligands upon palladium-catalyzed alkoxycarbonylation(膦配体电子和空间效应对钯催化羰化酯 化反应的影响)[J]. J Mol Catal(China) (分子催化), 2022, **36**(3): 253–273.

 [2] a. Yang J, Liu J, Neumann H, et al. Direct synthesis of adipic acid esters via palladium-catalyzed carbonylation of 1,3-dienes
 [J]. Science, 2019, 366(6472): 1514– 1517.

b. Liu Shu-juan(柳淑娟), Wang Hong-li(王红利), Yuan Hang-kong(袁航空), *et al.* Exploration of stable and phosphine ligand free heterogeneous catalyst for ethylene hydroformylation(高稳定性无膦配体乙烯氢甲酰化催化体系研究)[J]. *J Mol Catal(China)*(分子催化), 2020, **34**(4): 304–312.

- [3] Harkness G J, Clarke M L. A highly enantioselective alkene methoxycarbonylation enables a concise synthesis of (S)-flurbiprofen[J]. *Eur J Org Chem*, 2017, 2017(32): 4859–4863.
- [4] Dong K, Fang X, Gülak S, et al. Highly active and efficient catalysts for alkoxycarbonylation of alkenes[J]. Nat Commun, 2017, 8(1): 14117.
- [5] Brennf ü hrer A, Neumann H, Beller M. Palladium-Catalyzed carbonylation reactions of alkenes and alkynes
 [J]. ChemCatChem, 2009, 1(1): 28–41.
- [6] a. Folster C P, Harkins R P, Lo S Y, *et al.* Development and applications of selective hydroesterification reactions
 [J]. *Trends Chem*, 2021, 3(6): 469–484.

b. Sang R, Hu Y, Razzaq R, *et al.* State-of-the-art palladium-catalyzed alkoxycarbonylations[J]. *Org Chem Front*, 2021, **8**(4): 799–811.

c. Huang Zi-jun(黄子俊), Wu Shan-xuan(武善选), Li Yuehui(李 跃 辉). Recent advances on regioselectivity of carbonylation reaction(区域选择性羰基化反应研究进展) [J]. *J Mol Catal(China)*(分子催化), 2019, **33**(6): 578–591.

- [7] De Pater J J M, Deelman B J, Elsevier C J, et al. Multiphase systems for the recycling of alkoxycarbony-lation catalysts
 [J]. Adv Synth Catal, 2006, 348(12/13): 1447–1458.
- [8] Del Río I, Claver C, Van Leeuwen Piet W N M. On the mechanism of the hydroxycarbonylation of styrene with palladium systems[J]. *Eur J Inorg Chem*, 2001, 2001 (11): 2719–2738.
- [9] a. Clegg W, Eastham G R, Elsegood M R J, et al. Characterization and dynamics of [Pd(L-L)H(solv)] (+),
 [Pd(L-L)(CH₂CH₃)] (+), and [Pd(L-L)(C(O)Et)(THF)]
 (+) (L-L=1,2-(CH₂PBu^t₂)₂C₆H₄): Key intermediates in the catalytic methoxycarbonylation of ethene to

methylpropanoate[J]. *Organometallics*, 2002, **21**(9): 1832–1840.

b. Eastham G R, Tooze R P, Kilner M, *et al.* Deuterium labelling evidence for a hydride mechanism in the formation of methyl propanoate from carbon monoxide, ethene and methanol catalysed by a palladium complex [J]. *J Chem Soc, Dalton Trans*, 2002, **2002**(8): 1613–1617.

c. Eastham G R, Heaton B T, Iggo J A, *et al.* Synthesis and spectroscopic characterisation of all the intermediates in the Pd-catalysed methoxycarbonylation of ethene[J]. *Chem Commun*, 2000, **2000**(7): 609–610.

d. Jameel F, Kohls E, Stein M. Mechanism and control of the palladium-catalyzed alkoxycarbonylation of oleochemicals from sustainable sources[J]. *ChemCatChem*, 2019, **11**(19): 4894–4906.

- [10] Clegg W, Eastham G R, Elsegood M R J, et al. Synthesis and reactivity of palladium hydrido-solvento complexes, including a key intermediate in the catalytic methoxycarbonylation of ethene to methyl propanoate[J]. J Chem Soc, Dalton Trans, 2002, 2002(17): 3300–3308.
- [11] Gaide T, Behr A, Arns A, et al. Hydroesterification of methyl 10-undecenoate in thermomorphic multicomponent solvent systems-Process development for the synthesis of sustainable polymer precursors[J]. Chem Eng Process, 2016, 99: 197-204.
- [12] a. Takeuchi R, Ishii N, Sugiura M, et al. The highly regioselective carbonylation of vinylsilanes[J]. J Org Chem, 1992, 57(15): 4189-4194.

b. Cavinato G, Toniolo L, Botteghi C. Metals in organic syntheses: Part XII. hydrocarboalkoxylation of ethyl
3-butenoate catalyzed by palladiumcomplexes[J]. *J Mol Catal*, 1985, 32(2): 211–218.

c. Bittler K, Kutepow N V, Neubauer D, *et al.* Carbonylation of olefins under mild temperature conditions in the presence of palladium complexes[J]. *Angew Chem Int Ed Engl*, 1968, 7(5): 329–335.

d. Fuchikami T, Ohishi K, Ojima I. Regioselective hydroesterification and hydrocarboxylation of 3,3,3trifluoropropene and pentafluorostyrene catalyzed by phosphine-palladium complex[J]. *J Org Chem*, 1983, **48**(21): 3803–3807.

e. Zhou Hong-ying(周宏英), Wu Biao(吴彪), Lu Shi-jie (吕土杰), *et al.* Hydroesterification of alkenes catalyzed by a palladium-(diphenylphosphino) acetic acid-acid system(羧基膦-钯-酸体系催化烯烃氢酯基化反应) [J]. *J Mol Catal(China)* (分子催化), 1996, **10**(1): 13–

第4期

f. Zhou Hong-ying(周宏英), Fu Hong-xiang(傅宏祥), Lu Shijie(吕士杰), *et al.* Alkenes hydroesterification catalyzed by a palladium-phosphine-acid system(钯-膦-酸 体系催化烯烃氢酯基化反应)[J]. *J Mol Catal(China)* (分子催化), 1991, **5**(8): 268–271.

- [13] Vondran J, Furst M R L, Eastham G R, et al. Magic of Alpha: The chemistry of a remarkable bidentate phosphine, 1,2-bis(di-tert-butylphosphinomethyl)benzene
 [J]. Chem Rev, 2021, 121(11): 6610-6653.
- [14] Clegg W, Eastham G R ,Elsegood M R J, et al. Highly active and selective catalysts for the production of methyl propanoate via the methoxycarbonylation of ethene[J]. *Chem Commun*, 1999, **1999**(18): 1877–1878.
- [15] Jimenez Rodriguez C, Foster D F, Eastham G R, et al. Highly selective formation of linear esters from terminal and internal alkenes catalysed by palladium complexes of bis-(di-tert-butylphosphinomethyl)benzene[J]. Chem Commun, 2004, 2004(15): 1720–1721.
- [16] Liu J, Yang J, Ferretti F, et al. Pd-catalyzed selective carbonylation of gem-difluoroalkenes: A practical synthesis of difluoromethylated esters[J]. Angew Chem Int Ed, 2019, 58(14): 4690–4694.
- [17] Sang R, Kucmierczyk P, Dong K, et al. Palladiumcatalyzed selective generation of CO from formic acid for carbonylation of alkenes
 [J]. J Am Chem Soc, 2018, 140 (15): 5217–5223.
- [18] Dong K, Sang R, Fang X, et al. Efficient palladiumcatalyzed alkoxycarbonylation of bulk industrial olefins using ferrocenyl phosphine ligands[J]. Angew Chem Int Ed, 2017, 56(19): 5267–5271.
- [19] Dong K, Sang R, Wei Z, et al. Cooperative catalytic methoxycarbonylation of alkenes: Uncovering the role of palladium complexes with hemilabile ligands[J]. Chem Sci, 2018, 9(9): 2510-2516.
- [20] Liu J, Dong K, Franke R, *et al.* Development of efficient palladium catalysts for alkoxycarbonylation of alkenes[J]. *Chem Commun*, 2018, **54**(86): 12238–12241.
- [21] a. Freixa Z, Van Leeuwen P W N M. Bite angle effects in diphosphine metal catalysts: Steric or electronic? [J]. Dalton Trans, 2003, 2003(10): 1890–1901.

b. Sen A, Lai T W. Novel palladium(II)-catalyzed copolymerization of carbon monoxide with olefins[J]. *J Am Chem Soc*, 1982, **104**(12): 3520–3522.

c. Zuidema E, Bo C, Van Leeuwen P W N M. Ester versus polyketone formation in the palladium-diphosphine catalyzed carbonylation of ethene[J]. *J Am Chem Soc*,

2007, **129**(13): 3989-4000.

- [22] Liang W Y, Liu L, Zhou Q, et al. Pd-catalyzed alkoxycarbonylation of alkenes promoted by H₂O free of auxiliary acid additive[J]. Mol Catal, 2020, 482: 110221.
- [23] Li H, Dong K, Jiao H, et al. The scope and mechanism of palladium-catalysed Markovnikov alkoxycarbonylation of alkenes[J]. Nat Chem, 2016, 8(12): 1159–1166.
- [24] Li J, Chang W, Ren W, et al. Palladium-catalyzed highly regio- and enantioselective hydroesterification of aryl olefins with phenyl formate[J]. Org Lett, 2016, 18(21): 5456–5459.
- [25] Konrad T M, Durrani J T, Cobley C J, et al. Simultaneous control of regioselectivity and enantioselectivity in the hydroxycarbonylation and methoxycarbonylation of vinyl arenes[J]. Chem Commun, 2013, 49(32): 3306–3308.
- [26] Opanasenko M, Štěpnička P, Čejka J. Heterogeneous Pd catalysts supported on silica matrices[J]. RSC Adv, 2014, 4(110): 65137-65162.
- [27] a. Zhang Jun(张 俊), Xia Chun-gu(夏春谷). Regioselective hydroesterification of styrene and its derivatives catalyzed by polymer supported bimetallic catalyst(高分子负载型双金属催化剂催化苯乙烯及其衍生物的氢酯基化反应)[J]. J Mol Catal(China)(分子催化), 2001, 15(6): 427-430.

b. Zhang Jun(张 俊), Xia Chun-gu(夏春谷). Characterization of the natural biopolymer-supported catalyst and recycle using of catalyst for the hydroesterification of styrene (天然高分子负载型钯催化剂的表征及在催 化苯乙烯氢酯基化反应中的重复使用) [J]. J Mol Catal(China)(分子催化), 2002, **16**(6): 460–464.

c. Zhang J, Xia C G. Natural biopolymer-supported bimetallic catalyst system for the carbonylation to esters of Naproxen[J]. *J Mol Catal A: Chem*, 2003, **206**(1/2): 59–65.

- [28] Reynhardt J P, Alper H. Hydroesterification reactions with palladium-complexed PAMAM dendrimers immobilized on silica[J]. J Org Chem, 2003, 68(22): 8353-8360.
- [29] Akiri S O, Ojwach S O. Synthesis of MCM-41 immobilized (phenoxy)imine palladium(II) complexes as recyclable catalysts in the methoxycarbonylation of 1-hexene[J]. Catalysts, 2019, 9(2): 143.
- [30] Crocker M, Herold R H M. Carbomethoxylation of ethylene catalysed by Pd (II) complexes intercalated in smectite clay[J]. J Mol Catal, 1991, 70(2): 209–216.
- [31] Lee C W, Alper H. Hydroesterification of olefins catalyzed by Pd (OAc)₂ immobilized on montmorillonite[J]. J

Org Chem, 1995, 60(1): 250–252.

- [32] Lee B, Alper H. Regiospecific hydroesterification of vinylsilanes catalyzed by palladium-montmorillonite[J]. J Mol Catal A: Chem, 1996, 111(1/2): L3–L6.
- [33] Li Wen-ge(李文革), Li Ji-sheng(李纪生), Ji Gai-jiao(吉 改姣), *et al.* Hydroesterification of nitrogen-containing compounds catalyzed by palladium(II)immobilized on montmorillonite(蒙脱土负载钯催化的氢酯基化反应)
 [J]. J Mol Catal(China)(分子催化), 1998, 12(2): 144–147.
- [34] Nozaki K, Kantam M L, Horiuchi T, et al. Hydroesterification of styrene catalyzed by montmorillonitediphenylphosphinepalladium (II) chloride in the presence of chiral phosphines[J]. J Mol Catal A: Chem, 1997, 118(2): 247-253.
- [35] a. Cai Hong(蔡 红),Zhou Bin(周 斌). Progress of ion exchange resins in organiccatalysis(离子交换树脂在有 机催化反应中的应用进展)[J]. Chem Ind Eng Prog(化 工进展), 2007, 26(3): 386-391.

b. Li Ya-nan(李亚男), He Wen-jun(何文军), Yu Feng-ping (俞 峰 萍), *et al.* Progress on application of ion exchange resins in catalytic organic reaction(离子交换树脂在 有机催化反应中的应用进展) [J]. *Chin J Appl Chem* (应用化学), 2015, **32**(12): 1343–1357.

c. Qi Xiu-ling(齐秀玲). Application and development trends of ion exchange resin catalyst (离子交换树脂催化剂的 应用及发展趋势) [J]. *Fine Spec Chem*(精细与专用 化学品), 2012, **20**(7): 15-18.

d. Gelbard G. Organic synthesis by catalysis with ionexchange resins[J]. *Ind Eng Chem Res*, 2005, 44(23): 8468–8498.

e. Liguori F, Moreno-Marrodan C, Barbaro P. Metal nanoparticles immobilized on ion-exchange resins: A versatile and effective catalyst platform for sustainable chemistry[J]. *Chin J Catal*, 2015, **36**(8): 1157–1169.

- [36] He Z, Hou Z, Luo Y, et al. Hydroesterification of styrene derivatives catalyzed by an acidic resin supporting palladium complexes[J]. Catal Sci Technol, 2014, 4(4): 1092–1103.
- [37] Ooka H, Inoue T, Itsuno S, et al. Highly active and selective palladium catalyst for hydroesterification of styrene and vinyl acetate promoted by polymeric sulfonic acids[J]. Chem Commun, 2005, 2005(9): 1173-1175.
- [38] a. Wu Miao-jiang(吴森江), Sun Peng(孙 鹏), Li Fu-wei (李福伟). Synthesis of phosphorus-containing porous organic polymers and their applications in heterogeneous catalysis(含磷多孔有机聚合物的合成及其在多相催

化中的应用) [J]. Chem Ind Eng Prog(化工进展), 2021, **40**(4): 1983–2004.

- b. Kumar P, Das A, Maji B. Phosphorus containing porous organic polymers: Synthetic t echniques and applications in organic synthesis and catalysis[J]. *Org Biomol Chem*, 2021, **19**(19): 4174–4192.
- [39] Chen M, Mou X, Wang S, et al. Porous organic polymersupported palladium catalyst for hydroesterification of olefins[J]. Mol Catal, 2020, 498: 111239.
- [40] Doherty S, Knight J G, Betham M. The first insoluble polymer-bound palladium complexes of 2-pyridyldiphenylphosphine: Highly efficient catalysts for the alkoxycarbonylation of terminal alkynes[J]. Chem Commun, 2006, 2006(1): 88-90.
- [41] Chen X, Zhu H, Wang T, et al. The 2V-P,N polymer supported palladium catalyst for methoxycarbonylation of acetylene[J]. J Mol Catal A: Chem, 2016, 414: 37–46.
- [42] Chen X, Zhu H, Wang W, et al. Multifunctional singlesite catalysts for alkoxycarbonylation of terminal alkynes
 [J]. ChemSusChem, 2016, 9(17): 2451–2459.
- [43] Yang X, Du Y R, Guan P X, et al. The one-pot encapsulation of palladium complexes into covalent organic frameworks enables the alkoxycarbonylation of olefins[J]. *ChemCatChem*, 2022, 14(4): e202101594.
- [44] Pruvost R, Boulanger J, Léger B, et al. Biphasic palladium-catalyzed hydroesterification in a polyol phase: Selective synthesis of derived monoesters[J]. ChemSus-Chem, 2015, 8(12): 2133–2137.
- [45] Schmidt M, Pogrzeba T, Hohl L, et al. Palladium catalyzed methoxycarbonylation of 1-dodecene in biphasic systems - Optimization of catalyst recycling[J]. Mol Catal, 2017, 439: 1-8.
- [46] Illner M, Schmidt M, Pogrzeba T, et al. Palladiumcatalyzed methoxycarbonylation of 1-dodecene in a twophase system: The path toward a continuous process[J]. *Ind Eng Chem Res*, 2018, 57(27): 8884–8894.
- [47] Song He-yuan(宋河远), Kang Mei-rong(康美荣), Jin Ronghua(靳荣华), et al. Application of ionic liquids in carbonylation reactions(离子液体在羰基化反应中的应用)[J]. *Prog Chem*(化学进展), 2016, **28**(9): 1313–1327.
- [48] Zim D, De Souza R F, Dupont J, et al. Regioselective synthesis of 2-arylpropionic esters by palladium-catalyzed hydroesterification of styrene derivatives in molten salt media[J]. Tetrahedron Lett, 1998, 39(39): 7071–7074.
- [49] Rangits G, Koll á r L. Palladium-catalysed hydroalkoxycarbonylation of styrene in [BMIM] [BF₄] and [BMIM]
 [PF₆] ionic liquids[J]. J Mol Catal A: Chem, 2005,

373

242(1/2): 156–160.

- [50] Rangits G, Kollúr L. Palladium catalysed hydroethoxycarbonylation in imidazolium-based ionic liquids [J]. J Mol Catal A: Chem, 2006, 246(1/2): 59–64.
- [51] Klingshirn M A, Rogers R D, Shaughnessy K H. Palladium-catalyzed hydroesterification of styrene derivatives in the presence of ionic liquids [J]. J Org Chem, 2005, 690(15): 3620–3626.
- [52] Yang J, Zhou H, Lu X, et al. Brønsted acidic ionic liquid as an efficient and recyclable promoter for hydroesterification of olefins catalyzed by a triphenylphosphinepalladium complex[J]. Catal Commun, 2010, 11(15): 1200-1204.
- [53] García-Suárez E J, Khokarale S G, Van Buu O N, et al. Pd-catalyzed ethylene methoxycarbonylation with Brønsted acid ionic liquids as promoter and phaseseparable reaction media[J]. Green Chem, 2014, 16(1): 161–166.
- [54] Boulanger J, Seingeot A, Léger B, et al. Palladiumcatalyzed hydroesterification of olefins with isosorbide in standard and Brønsted acidic ionic liquids[J]. Catal Commun, 2015, 69: 143–146.
- [55] Jia L, Jiang H, Li J. Selective carbonylation of norbornene

in scCO₂ [J]. *Green Chem*, 1999, 1(2): 91–93.

- [56] Estorach C T, Masdeu-Bultó A M. Hydroesterification of 1-alkenes in Supercritical Carbon Dioxide[J]. Catal Lett, 2008, 122(1): 76–79.
- [57] De Pater J J M, Maljaars C E P, De Wolf E, et al. Perfluoro alkylsilyl-substituted 2-[bis (4-aryl) phosphino] pyridines: Synthesis and comparison of their palladium complexes in methoxycarbonylation of phenylacetylene in regular solvents and supercritical CO₂ [J]. Organometallics, 2005, 24(22): 5299–5310.
- [58] Li Jin-heng(李金恒), Yin Du-lin(尹笃林), Li Guo-ping (李国平), et al. Palladium-catalyzed dicarbonylation of terminal alkynes in Supercritical Carbon Dioxide(超临界二 氧化碳介质中钯催化末端炔烃双羰基化反应的研究)
 [J]. Chin J Org Chem(有机化学), 2002, 22(11): 913– 916.
- [59] Xie Ye-xiang(谢叶香), Li Jin-heng(李金恒), Yin Dulin(尹笃林), et al. Palladium-catalyzed carbonylation of acetylenes in Supercritical Carbon Dioxide(超临界二氧 化碳介质中钯催化炔烃羰基化反应)[J]. Chin J Org Chem(有机化学), 2004, 24(2): 169–172.

Research Progress of Alkene Hydroesterification Catalyzed by Palladium-phosphine-acid System

LU Yan-mei^{1,2}, LAN Yong-cheng^{1,2}, YUN Dong¹, XIA Chun-gu¹, LIU Jian-hua^{1,*}

(1. State Key Laboratory for Oxo Synthesis and Selective Oxidation, Lanzhou Institute of Chemical Physics (LICP), Chinese Academy of Sciences, Lanzhou 730000, China; 2. University of Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China)

Abstract: Alkene hydroesterification is an important branch of carbonyl synthesis, which has attracted much attention for a long time. At present, Pd based, Rh based, Co based, Ru based and other catalytic systems have been developed. Among them, palladium-phosphine-acid system has been the most widely and deeply studied because of its mild reaction conditions, good substrate universality and excellent catalytic performance. Therefore, the research and application of homogeneous and heterogeneous palladium-phosphine-acid catalytic system in alkene hydroesterification are briefly reviewed, and the catalytic mechanism, catalyst composition and performance are discussed. Finally, it is pointed out that the heterogeneous palladium-phosphine-acid catalytic system with high stability and good recoverability will be the research focus in this field.

Key words: hydroesterification; palladium-phosphine-acid catalytic system; supported catalyst; two-phase system