

**ГЕТЕРОГЕННЫЕ КАТАЛИЗАТОРЫ НА ОСНОВЕ
АТОМИЗИРОВАННОГО ПАЛЛАДИЯ ДЛЯ НАНОТЕХНОЛОГИЙ
ТОНКОГО ОРГАНИЧЕСКОГО СИНТЕЗА. 2.
ВЫСОКОЭФФЕКТИВНЫЕ СУБНАНОРАЗМЕРНЫЕ ПАЛЛАДИЕВЫЕ
КАТАЛИЗАТОРЫ НА ОКСИДНЫХ НОСИТЕЛЯХ ДЛЯ РЕАКЦИЙ
КРОСС-СОЧЕТАНИЯ В ВОДНЫХ СРЕДАХ**

Катализируемые комплексами переходных металлов реакции кросс-сочетания органических галогенидов с металлоорганическими и ненасыщенными соединениями [1-3] были открыты в 70-е годы прошлого столетия и в настоящее время широко используются в практике тонкого органического синтеза в качестве достаточно универсальных и надежных методов образования новой связи углерод-углерод в ряду ароматических, гетероциклических и ненасыщенных соединений. Многочисленные примеры использования этих методов для синтеза лекарственных соединений, жидкокристаллических композитов, электропроводящих полимеров, новых материалов и органических интермедиатов имеются в обзорах [4-13]. Современные исследования в этой области направлены на разработку высокоэффективных каталитических систем, удовлетворяющих жестким требованиям действующих регламентов по защите окружающей среды и энергосбережению. Естественно, что самое большее внимание в литературе, посвященной проблемам катализа, уделяется разработке гетерогенных катализаторов, поскольку они в отличие от гомогенных катализаторов легко отделяются от продуктов реакций и могут быть использованы многократно. В качестве подложки для нанесения палладия традиционно используются активированный уголь, цеолиты, оксиды и карбонаты металлов, органические полимеры и др. Кроме того, палладий может быть закреплен на носителе с помощью лигандов, ковалентно связанных с поверхностью твердого носителя. Однако подобные гетерогенные катализаторы довольно инертны, работают при высокой температуре и, как правило, быстро теряют активность при повторных рециклах. Детальный анализ методов получения

гетерогенных катализаторов и различных аспектов применения гетерогенного катализа в современном органическом синтезе представлен в обзоре [14].

Цель наших исследований заключалась в разработке удобных и технологичных методов нанесения палладия на мезопористые оксиды алюминия и кремния. При этом наиболее перспективным с практической точки зрения представлялось применение в качестве носителей для осаждения палладия доступных и дешевых Al_2O_3 и SiO_2 для хроматографии, а также силикагелей, полученных золь-гель методом. Для дополнительной *нековалентной* модификации поверхности оксидного носителя и формирования центров комплексообразования с палладием предполагалось использовать функционализированные изоксазольные или изотиазольные лиганды, содержащие объемные ароматические фрагменты. В качестве таких лигандов-модификаторов нами были выбраны азометины 5-фенилизоксазол(4,5-дихлоризотиазол)-3-карбальдегидов и соответствующие амины (Рис. 1), Pd-комплексы которых проявляют высокую каталитическую активность в реакции Сузуки [15,16].

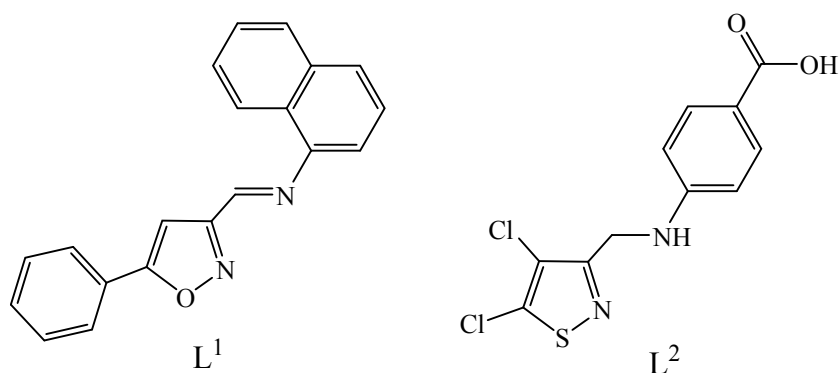


Рис. 1 – Азольные модификаторы: N-[(5-Фенилизоксазол-3-ил)метилен]нафтил-1-амин (L^1) и 4-[[[(4,5-дихлоризотиазол-3-ил)метил]амино}бензойная кислота (L^2)

Первоначально была осуществлена гетерогенизация на оксидные носители «безлигандного» палладия [17]. В качестве носителя были выбраны

доступная окись алюминия для хроматографии с размером зерен 0.063-0.2 мм и диаметром пор 6 нм или 9 нм) [Merck, Al_2O_3 60 (90), active basic (activity stage I), 135-162 m^2/g], а также силикагель (Merck, SiO_2 , high-purity grade for column chromatography, pore size 60 Å, 130-270 mesh, 0.75 cm^3/g , ~500 m^2/g). В качестве источника «безлигандного» палладия использовался 0.1 М раствор Na_2PdCl_4 в метаноле. Синтез гетерогенных катализаторов проводили по следующей методике: к 1 г оксидного носителя (образцы предварительно были высушены при 150 °С в течение 2 ч) прибавили 1 мл 0.1 М раствор Na_2PdCl_4 (0.1 ммоль, ~0.01 г Pd), при этом характерная темно-коричневая окраска палладата натрия быстро перешла в желтую или светло-коричневую в случае Al_2O_3 или SiO_2 , соответственно. Образовавшуюся суспензию перемешивали ~1 ч на воздухе до полного испарения метанола, затем сушили при 80 °С в течение 1 ч. Получены 3 образца $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$, $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(90)$ и $\text{Pd}/\text{SiO}_2(60)$ весом по 1.29 г (выходы количественные). Образцы представляют собой порошки светло-желтого ($\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3$) или светло-коричневого (Pd/SiO_2) цвета. По данным атомно-абсорбционной спектроскопии (ААС) образцы содержат по 1 вес% Pd. Важно отметить, что нанесенный палладий прочно удерживается на оксиде алюминия и не смывается при действии метанола и воды даже при нагревании. Напротив, с силикагеля палладий количественно смывается уже при комнатной температуре метанолом.

Модификацию оксидов алюминия и кремния 1,2-азолами проводили методом пропитки минимальным количеством раствора лиганда в диметилформамиде (ДМФА): к 1 г $\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ или $\text{SiO}_2(60)$, высушенных при 150 °С в течение 2 ч, прибавили раствор соответствующего азола (0.2 ммоль) в 1 мл растворителя, тщательно перешали и выдержали 30 мин при 50 °С на ультразвуковой бане. Затем растворитель удалили на роторном испарителе при 100 °С/10 мм Hg. С количественным выходом получены $\text{L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ и $\text{L}^2/\text{SiO}_2(60)$, которые содержат по данным элементного анализа расчетное количество азольного лиганда (~0.2 ммоль/г). Нанесение палладия на

нековалентно модифицированные носители проводили по аналогичной для исходных оксидов методике. В полученных образцах, $\text{Pd-L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ и $\text{Pd-L}^2/\text{SiO}_2(60)$, содержится по данным АСС по 1 вес% палладия.

Гетерогенный катализатор на основе 1,2-азолов, палладия силикагеля был получен также золь-гель методом: к раствору тетраэтоксисилана (ТЭОС) в метаноле прибавили расчетное количество воды (+25 % избыток), соляную кислоту и перемешивали при 50-60°C в течение 30 мин до образования прозрачного раствора золя $\text{Si}(\text{OH})_4$. Затем к золю кремневой кислоты прибавили суспензию комплекса палладия L^1PdCl_2 [15] в метаноле (из расчета 0.1 ммоль Pd на 1 г получаемого SiO_2) и диспергировали на ультразвуковой бане при комнатной температуре 10 мин. После этого в реакционную смесь прибавили катализатор гелеобразования NH_4F (20 мол% от количества ТЭОС) и перемешивали еще 10 мин до образования полупрозрачного бесцветного геля (мольное соотношение ТЭОС : L^1PdCl_2 : MeOH : H_2O : HCl : NH_4F = 1 : 0.006 : 30 : 5 : 0.004 : 0.2). Через 10 мин полученный гель перенесли в микроволновую печь и сушили до постоянного веса при мощности излучения 250 Вт в течение 5 мин. Выход количественный, например, из 30 ммоль ТЭОС и 0.18 ммоль комплекса L^1PdCl_2 было получено 1.9 г (~100 %) $\text{L}^1\text{PdCl}_2@\text{SiO}_2$ (знак @ обозначает, что комплекс палладия инкапсулирован в матрицу SiO_2). Твердый материал оранжевого цвета измельчили и проанализировали. Размер пор Pd-содержащего ксерогеля по предварительной оценке составляет 8-12 нм. Новый материал представляет собой неорганическую губку с наноразмерными порами, высоко развитой поверхностью и равномерно инкапсулированным комплексом палладия. $\text{L}^1\text{PdCl}_2@\text{SiO}_2$ по данным элементного анализа и АСС содержит 1.0 вес% Pd (0.1 ммоль Pd/г) и (0.1 ммоль – 0.2 ммоль/г) соответствующего 1,2-азола.

Исследование образцов методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии (РФЭС) показало наличие окисленной формы палладия. На Рис. 2 (спектр а) изображен РФЭС спектр образца $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(90)$ в области

энергии связи Pd3d электронов. Можно видеть, что Pd3d линия представлена дублетом линий $3d_{5/2}$ и $3d_{3/2}$ с максимумами при 338.1 эВ и 343.1 эВ, что соответствует окисленной форме палладия Pd^{2+} . Сразу же следует отметить, что в регенерированном после проведения катализа образце палладий находится в нулевой степени окисления, линии при 335.4 и 340.6 эВ (спектр **b**). В настоящее время образцы изучаются более подробно физико-химическими методами.

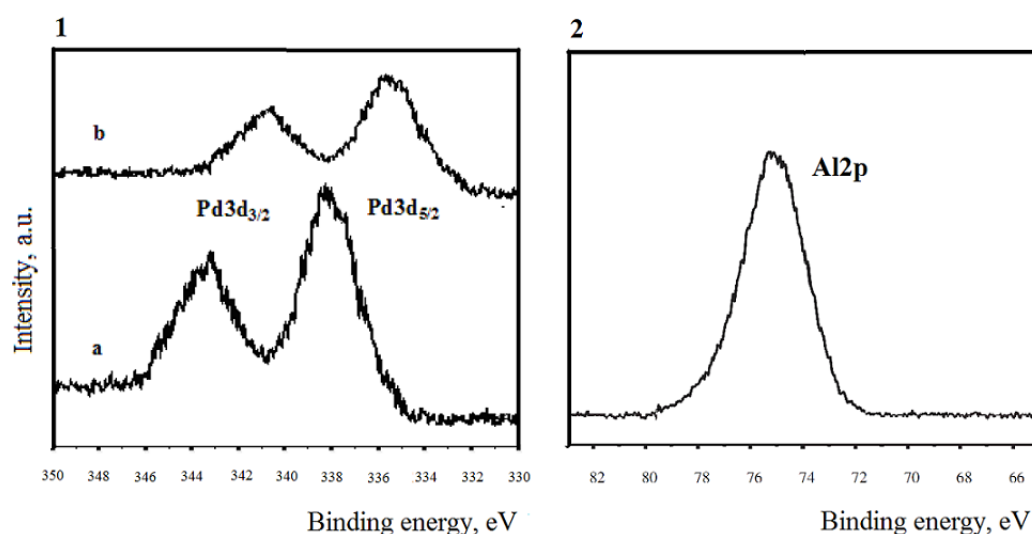
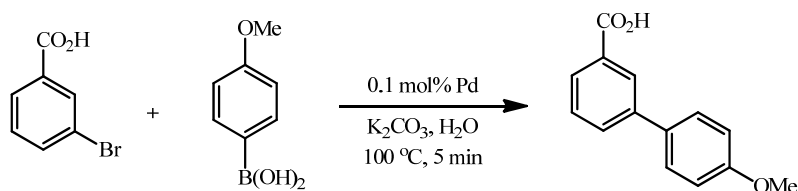


Рис. 2. Сравнение РФЭС спектров образца $Pd/Al_2O_3(90)$: (1) Pd3d до (**a**) и после катализа (**b**); (2) Al2p.

Испытания каталитической активности полученных композитов и возможности их многократного использования были выполнены на модельной реакции 3-бромбензойной кислоты со склонной к протодеборированию 4-метоксифенилборной кислотой. Реакции проводили на воздухе в отсутствие инертной атмосферы в воде при 100 °С в присутствии 0.1 мол% Pd и карбоната калия в качестве основания. Полученные результаты приведены в Табл. 1.

Таблица 1 – Данные по испытанию $Pd/Al_2O_3(60)$, $Pd/Al_2O_3(90)$, $Pd-L^1/Al_2O_3(60)$, $Pd-L^2/SiO_2(60)$ и $L^1PdCl_2@SiO_2$ в реакции 3-бромбензойной кислоты с 4-метоксифенилборной кислотой^a



Pd	Выход ^б , %				TON			TOF, ч ⁻¹		
Pd/Al ₂ O ₃ (60)	99				990			11880		
Pd/Al ₂ O ₃ (90)	97				970			11640		
Pd-L ¹ /Al ₂ O ₃ (60)	99				990			11880		
Pd-L ² /SiO ₂ (60)	98				980			11760		
L ¹ PdCl ₂ @SiO ₂	100				1000			12000		
Рецикл	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Pd	Выход ^б , %									
Pd/Al ₂ O ₃ (60)	99	98	97	96	98	96	96	95	94	94
Pd-L ¹ /Al ₂ O ₃ (60)	99	98	97	98	99	97	96	97	96	95
L ¹ PdCl ₂ @SiO ₂	100	99	99	98	100	97	98	97	96	98

^а Ar-Br (1 ммоль), Ar'B(OH)₂ (1.2 ммоль), K₂CO₃ (2.5 ммоль), 5 мл H₂O.

^б Выход по данным ¹H ЯМР.

Из представленных данных видно, что все испытанные образцы проявляют очень высокую каталитическую активность. Наиболее активным является катализатор L¹PdCl₂@SiO₂ (TON 1000, TOF 12000 ч⁻¹) на основе азольного комплекса палладия, инкапсулированного в матрицу мезопористого силикагеля золь-гель методом. В присутствии всего 0.1 мол% этого катализатора реакция завершается за 5 мин, давая с количественным выходом продукт кросс-сочетания. Важно отметить, что каталитическая активность разработанных композитов практически полностью сохраняется на протяжении 5-10-ти рециклов (Табл. 1, нижняя часть).

Полученные образцы Pd/Al₂O₃(60), Pd/Al₂O₃(90), Pd-L¹/Al₂O₃(60), и Pd-L²/SiO₂(60) и L¹PdCl₂@SiO₂ были использованы далее в качестве многоразовых катализаторов в реакции Сузуки с участием самых проблемных гетероарилборных кислот. В присутствии 0.1 мол% Pd, 2,5 мол. экв. K₂CO₃, 50 % водный этанол, 85 °C) 2-фурил- и 2-тиенилборные кислоты

реагируют с различными арилбромидами с электроноакцепторными и электронодонорными заместителями, давая соответствующие гетеробиарилы с высокими выходами (Рис. 3). Все реакции проводились в отсутствие инертной атмосферы. Новые катализаторы проявляют активность, несвойственную гетерогенным катализаторам. Так, реакция 4-бромбензойной кислоты с 2-фурилборной кислотой при катализе $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ осуществляется при комнатной температуре, давая через 20 мин целевой продукт с выходом 89 %. Однако далее реакция тормозится и завершается только через 12 ч. Возможное объяснение заключается в блокировании активных Pd центров в порах оксида алюминия образующимся продуктом кросс-сочетания. При 85°C процессы массообмена, по-видимому, интенсифицируются, и реакция завершается в течение 3 мин с количественным выходом 4-(2-фурил)бензойной кислоты.

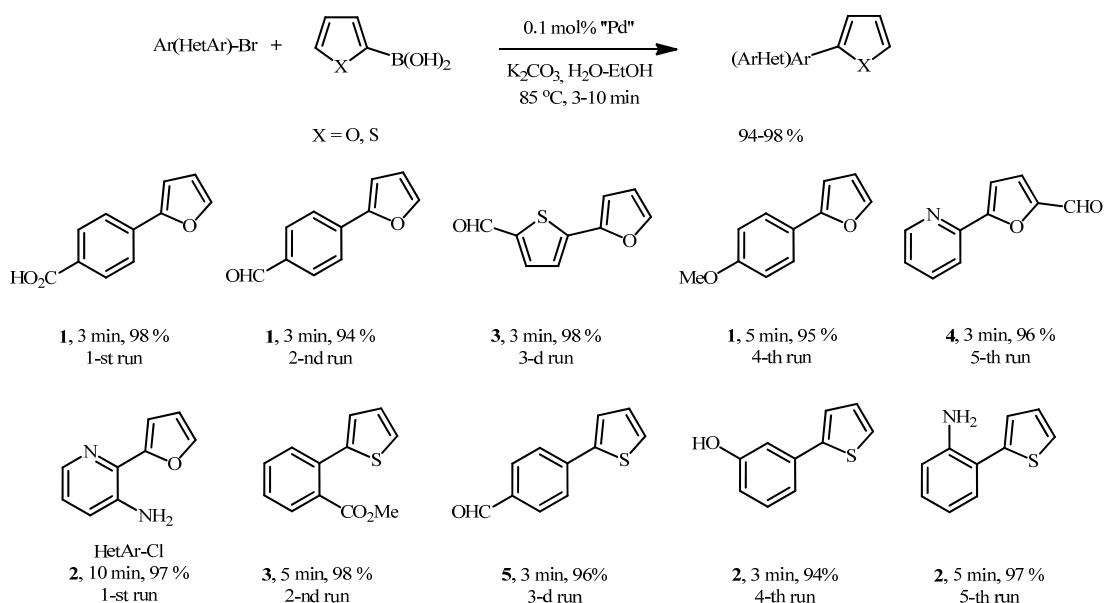


Рис. 3 – Схема реакции Сузуки с участием гетероарилборных кислот в водном этаноле при катализе $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ (1), $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3(90)$ (2), $\text{Pd-L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ (3), $\text{Pd-L}^2/\text{SiO}_2(60)$ (4) и $\text{L}^1\text{PdCl}_2@\text{SiO}_2$ (5)

Эффективность новых катализаторов в найденных условиях настолько высока, что все реакции с участием как активированных арилбромидов, так и дезактивированных, завершаются в течение 3-5 мин. Гетерогенный

катализатор легко регенерируется с помощью центрифугирования и используется повторно. Активность катализатора сохраняется на высоком уровне в течение, по крайней мере, 5-ти рециклов (Рис. 3). На примере синтеза 2-(2-фурил)пиридин-3-амина показано, что вместо гетероарилбромидов в ряде случаев могут использоваться соответствующие хлориды. В присутствии 0.1 мол% образца **2** реакция 3-амино-2-хлорпиридина с 2-фурилборной кислотой количественно протекает за 10 мин.

Следует отметить, что после первых рециклов катализаторы приобретают темно-серую окраску, по-видимому, вследствие образования нанокластеров палладия. Анализ регенерированного после 5-кратного использования в катализе образца $\text{Pd-L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ методом ПЭМ высокого разрешения показал (в пределах чувствительности метода) отсутствие в его составе наночастиц палладия диаметром более 1 нм (Рис. 4, а). В то же время на снимках, полученных с использованием метода рентгеновского энергодисперсионного анализа (Рис. 3, б, в), видно, что частицы палладия равномерно распределены среди углеродсодержащих составляющих композита $\text{Pd-L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$.

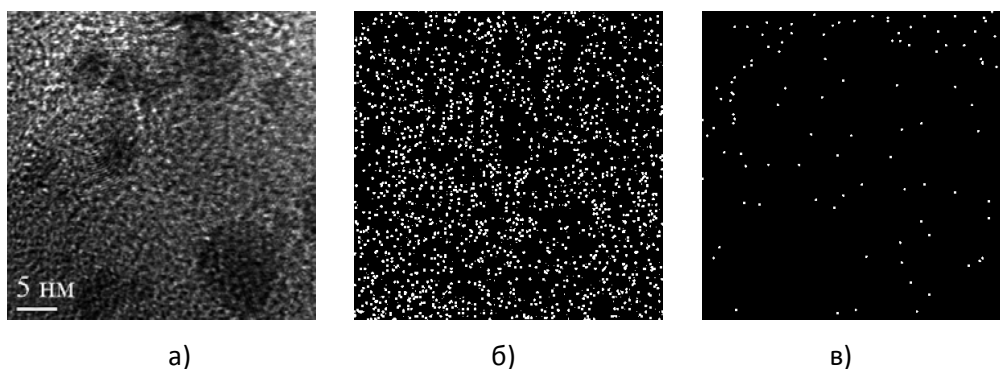


Рис. 4 – ПЭМ микрофотография $\text{Pd-L}^1/\text{Al}_2\text{O}_3(60)$ (а) с картой распределения элементов: (б) углерода и (в) палладия

Недавно разработанный катализатор $\text{Pd}/\text{Al}_2\text{O}_3$ (ацетат палладия, нанесенный на кристаллический мезопористый оксид алюминия) был предложен в качестве многоразового катализатора реакции Сузуки в

условиях микроволнового облучения в водном ДМФА [0.2 мол% Pd, ДМФА-Н₂O (3:1), MW, 150 °C, 45 мин, выходы 81-95 %, 5 рециклов] [18]. Мезопористый носитель был получен гидротермальным методом (48 ч при 180 °C, 5 ч при 550 °C), процесс нанесения палладия осуществлялся в течение 20 ч.

Экспериментальная часть

ИК спектры соединений записаны на Фурье-спектрофотометре Protege-460 фирмы Nicolet в таблетках с KBr. Спектры ЯМР ¹H и ¹³C сняты на спектрометре Bruker Avance-500 в CDCl₃ и (CD₃)₂SO. Химические сдвиги измерены относительно остаточных сигналов соответствующих дейтерированных растворителей: CDCl₃ (δ=7.26 м.д. в спектрах ЯМР ¹H и δ=77.2 м.д. в спектрах ЯМР ¹³C); (CD₃)₂SO (δ=2.50 м.д. – ЯМР ¹H и δ=40.1 м.д. – ЯМР ¹³C). Масс-спектры получены на хромато-масс-спектрометре Hewlett-Packard HP 5890/5972 в режиме ионизации электронным ударом с энергией электронов 70 эВ; капиллярная колонка – HP-5MS 30 м × 0.25 мм, фаза (5% PhMe Silicone) 0.25 мкм, температура испарителя – 250 °C.

Общая методика проведения реакции Сузуки в условиях гетерогенного катализа. К смеси 1.20 ммоль арилборной кислоты, 1.00 ммоль арил(гетарил)бромиды и 0.35 г (2.50 ммоль) K₂CO₃ в 5 мл Н₂O (или 5 мл 50% водного этанола) прибавляют 10 мг одного из каталитических композитов (1-5) (0.10 мол% Pd). Реактор, снабжённый обратным холодильником, помещают в предварительно нагретую до 150 °C силиконовую баню, реакционную смесь интенсивно перемешивают при кипении до полной конверсии (время реакции и выходы целевых соединений указаны в Табл. 1 и на Рис. 3). Ход реакции контролируют методом ТСХ (элюент гексан–Et₂O, 3:1). В случае активированных арилбромидов реакция протекает очень экзотермично, поэтому при масштабировании синтеза необходимо использовать эффективный обратный холодильник.

При образовании в качестве продуктов реакции гетарилбензойных кислот для получения аналитически чистого образца реакционную смесь разбавляют водой, нагревают, фильтруют горячей для освобождения от незначительного количества (~ 0.1 мол%) палладиевой черни, добавляют 10–15 об% спирта, нагревают до ~ 50 °С и медленно подкисляют 5% HCl до pH 2–3 при перемешивании. В итоге формируются хорошо фильтрующиеся осадки, и без применения хроматографических методов получают аналитически чистые образцы. В случае водонерастворимых гетеробиарилов реакционную смесь разбавляют насыщенным раствором NaCl, экстрагируют Et₂O или EtOAc, экстракт сушат над Na₂SO₄ и фильтруют через небольшой слой силикагеля. Растворитель удаляют при пониженном давлении, остаток, как правило, имеет чистоту не менее 99%. Аналитически чистые образцы получают перекристаллизацией гетеробиарилов из минимального количества водного спирта (10–20% H₂O) или путём перевода аминов в гидрохлориды.

Ниже представлены характеристики некоторых из синтезированных соединений (Рис. 3).

4-(2-Фурил)бензойная кислота. Белый кристаллический порошок, т. пл. 231–232 °С (лит. т. пл. 230–232 °С). Спектр ЯМР ¹H (DMCO-d₆-CDCl₃), δ , м. д. (J , Гц): 6.65 (1H, д. д., $J = 3.4, 1.8$, H-3 Fur), 7.15 (1H, д, $J = 3.4$, H-4 Fur), 7.78–7.83 (3H, м, H-3 fur и H-3,6), 7.98 (2H, д, $J = 8.5$, H-2,6), 12.9 (1H, уш. с., COOH). Спектр ЯМР ¹³C (DMCO-d₆-CDCl₃), δ , м. д.: 104.8 (C-3 Fur), 108.9 (C-4 Fur), 125.3 (C-1), 128.4 (2C-3,5), 130.2 (2C-2,6), 133.3 (C-4), 141.8 (C-5 Fur), 154.6 (C-2 Fur), 171.1 (COOH). Найдено, %: C 70.12, H 4.35. C₁₁H₈O₃. Вычислено, %: C 70.21, H 4.29, O 25.51.

2-(2-Тиенил)бензойная кислота. Кристаллический порошок телесного цвета, т. пл. 97–98 °С (лит. т. пл. 95–97 °С). Спектр ЯМР ¹H (DMCO-d₆-CDCl₃), δ , м. д. (J , Гц): 7.04–7.12 (2H, м, H-3,4 Th), 7.36 (1H, д. д., $J = 4.9, 1.3$, H-5 Th), 7.60–7.80 (3H, м, H-4,5,6), 7.89 (1H, д, $J = 7.6$, H-3). Спектр ЯМР ¹³C (DMCO-d₆-CDCl₃), δ , м. д.: 126.1. (C-5 Th), 126.9 (C-3 Th), 127.3 (C-4, Th), 127.9 (C-4), 130.2 (C-2), 130.6 (C-3), 131.8 (C-6), 132.0 (C-5), 135.3 (C-1), 141.7

(C-2 Th), 171.1 (COOH). Масс-спектр, m/z (Iотн, %): 204 $[M]^+$ (100), 187 (23), 171 (35), 115 (27). Найдено, %: С 64.60, Н 4.02, S 15.61. $C_{11}H_8O_2S$. Вычислено, %: С 64.69, Н 3.95, О 15.67, S 15.70.

2-(2-Тиенил)анилин. Светло-коричневый порошок, т. пл. 36-37 °С (лит. т. пл. 35-37 °С). ИК спектр (пленка), cm^{-1} : 3451, 3373, 3069, 2992, 2924, 1615, 1488, 1452, 1304, 1204, 1158, 955, 848, 751, 703. Спектр ЯМР 1H ($CDCl_3$), δ , м. д. (J , Гц): 3.96 (2H, уш. с., NH_2), 6.76–6.82 (2H, м, H-3,5), 7.10–7.17 (2H, м, H-4, H-4 Th), 7.19 (1H, д, $J = 3.1$, H-3 Th), 7.28 (1H, д, $J = 7.6$, H-6), 7.32 (1H, $J = 5.3$, H-5 Th). Спектр ЯМР ^{13}C ($CDCl_3$), δ , м. д.: 115.9 (C-3), 118.5 (C-5), 120.0 (C-1), 125.2 (C-5 Th), 125.8 (C-3 Th), 127.5 (C-4 Th), 129.1 (C-4), 131.0 (C-6), 141.5 (C-2 Th), 144.0 (C-2). Масс-спектр, m/z (Iотн, %): 175 $[M]^+$ (91), 147 (10), 130 (100), 115 (22), 103 (25). Найдено, %: С 68.48, Н 5.26, N 7.90, S 18.36. $C_{10}H_9NS$. Вычислено, %: С 68.53, Н 5.18, N 7.99, S 18.30.

4-(2-Фурил)бензальдегид. Светло-желтый порошок, т. пл. 43-44 °С (лит. т. пл. 42-44 °С). ИК спектр, cm^{-1} : 3018, 2917, 2849, 1696, 1608, 1565, 1476, 1215, 1169, 1012. Спектр ЯМР 1H ($CDCl_3$), δ , м. д. (J , Гц): 6.52 (1H, д. д., $J = 3.3, 2.0$, H-4 Fur), 6.83 (1H, д, $J = 3.3$, H-3 Fur), 7.54 (1H, д, $J = 2.0$, H-5 Fur), 7.79 (2H, д. д., $J = 8.0, 2.5$, H-3,5), 7.88 (2H, д. д., $J = 8.0, 2.0$, H-2,6), 9.99 (1H, с, CHO). Спектр ЯМР ^{13}C ($CDCl_3$), δ , м. д.: 108.1 (C-3 Fur), 112.2 (C-4 Fur), 123.8 (2C-3,5), 130.3 (2C-2,6), 134.8 (C-4), 136.0 (C-1), 143.6 (C-5 Fur), 152.5 (C-2 Fur), 191.5 (CHO). Найдено, %: С 76.66, Н 4.77. $C_{10}H_8O_2$. Вычислено, %: С 76.73, Н 4.68, О 18.58.

2-(2-Фурил)пиридин-3-амин. Светло-желтое масло. Спектр ЯМР 1H ($CDCl_3$), δ , м. д. (J , Гц): 4.52 (2H, уш. с., NH_2), 6.56 (1H, д. д., $J = 3.4, 1.8$, H-4 Fur), 6.97 (1H, д, $J = 3.3$, H-3 Fur), 7.02 (1H, д. д., $J = 9.4, 1.9$, H-4), 7.17 (1H, д. д., $J = 9.4, 4.2$, H-5), 7.40 (1H, д, $J = 1.8$, H-5 Fur), 7.91 (1H, д. д., $J = 4.2, 1.9$, H-6). Спектр ЯМР ^{13}C ($CDCl_3$), δ , м. д.: 107.8 (C-3 Fur), 110.5 (C-4 Fur), 122.3 (C-4), 123.6 (C-5), 138.5 (C-2), 139.7 (C-3), 141.9 (C-5 Fur), 142.7 (C-6), 151.2 (C-2 Fur). Масс-спектр, m/z (Iотн, %): 160 $[M]^+$ (100), 131 (62), 104 (17). Найдено,

%, С 67.41, Н 5.10, N 17.43. $C_9H_8N_2O$. Вычислено, %: С 67.49, Н 5.03, N 17.49, О 9.99.

5-(2-Фурил)тиофен-2-карбальдегид. Светло-оранжевый порошок, т. пл. 39-40 °С (лит. т. пл. 38 °С). Спектр ЯМР 1H ($CDCl_3$), δ , м. д. (J , Гц): 6.49 (1H, д. д., $J = 3.4, 1.9$, H-4 Fur), 6.77 (1H, д, $J = 3.4$, H-3 Fur), 7.32 (1H, д, $J = 4.0$, H-4 Th), 7.50 (1H, д, $J = 1.9$, H-5 Fur), 7.70 (1H, д. д, $J = 4.0$, H-3 Th), 9.91 (1H, с, CHO). Спектр ЯМР ^{13}C ($CDCl_3$), δ , м. д.: 108.8 (C-3 Fur), 112.4 (C-4 Fur), 123.0 (C-3 Th), 137.3 (C-4 Th), 141.6 (C-2 Th), 142.4 (C-5 Th), 143.6 (C-5 Fur), 148.3 (C-2 Fur), 182.7 (CHO). Найдено, %: С 60.59, Н 3.46, S 17.92. $C_9H_6O_2S$. Вычислено, %: С 60.66, Н 3.39, О 17.96, S 17.99.

Выводы

Таким образом, выполненное исследование позволило разработать несколько типов новых многоразовых гетерогенных катализаторов, которые показали высокую эффективность в реакциях кросс-сочетания с привлечением широкого круга арилгалогенидов и арилборных кислот, включая гетероциклические аналоги. Полученные данные могут быть использованы в экономичных и экологически безопасных технологиях тонкого органического синтеза.

Список использованной литературы

1. Transition Metal-Catalyzed Cross-Coupling Reactions: monograph. Ed. F. Diederich, P.J. Stang. – New York: Wiley-VCH, 1998. – P. 1-229.
2. Topics in Current Chemistry – Cross-Coupling Reactions: monograph. Ed N. Miyaura. – Heidelberg: Springer, 2002. – Vol. 219. – P. 1-241.
3. Handbook of Organopalladium Chemistry for Organic Synthesis: monograph. Ed E-i. Negishi. – New York: John Wiley and Sons, 2002. – Vol. 1. – P. 213-589.
4. *Beletskaya, I. P.* The Heck Reaction as a Sharpening Stone of Palladium Catalysis / I. P. Beletskaya, A. V. Cheprakov // Chem. Rev. – 2000. – Vol. 100, № 8. – P. 3009-3066.
5. *Blaser, H.-U.* Supported palladium catalysts for fine chemicals synthesis / H.-U. Blaser, A. Indolese, A. Schnyder, H. Steiner, M. Studer // J. Mol. Catal. A: Chem. – 2001. – Vol. 173, № 1. – P. 3-18.
6. Organometallics in Process Chemistry: monograph. Ed. R. D. Larsen. – Berlin: Springer, 2004. – P. 205-245.
7. *Chinchilla, R.* The Sonogashira Reaction: A Booming Methodology in Synthetic Organic Chemistry / R. Chinchilla, C. Najera // Chem. Rev. – 2007. – Vol. 107, № 3. – P. 874-922.
8. *De Vries, J. G.* The Heck reaction in the production of fine chemicals / J. G. de Vries // Can. J. Chem. – 2001. – Vol. 79, № 5-6. – P. 1086-1092.
9. *Barnard, C.* Challenges in Catalysis for Pharmaceuticals and Fine Chemicals / C. Barnard // Platinum Metals Rev. – 2008. – Vol. 52, № 2. – P. 110-113.
10. *Chinchilla, R.* Metalated heterocycles in organic synthesis: Recent applications / R. Chinchilla, C. Najera, M. Yus // Arkivoc. – 2007. – Vol. 2007, № 1. – P. 152-231.
11. *Sasaki, M.* Total Synthesis of Polycyclic Ether Natural Products Based on Suzuki-Miyaura Cross-Coupling / M. Sasaki, H. Fuwa // Synlett. – 2004. – № 11. – P. 1851-1874.

12. *Nicolaou, K. C.* Palladium-catalyzed cross-coupling reactions in total synthesis / K.C. Nicolaou, P. G. Bulger, D. Sarlah // *Angew. Chem. Int. Ed.* – 2005. – Vol. 44, № 29. – P. 4442-4489.
13. *Roglans, A.* Diazonium Salts as Substrates in Palladium-Catalyzed Cross-Coupling Reactions / A. Roglans, A. Pla-Quintana, M. Moreno-Manas // *Chem. Rev.* – 2006. – Vol. 106, № 11. – P. 4622-4643.
14. *Yin, L.* Carbon–Carbon Coupling Reactions Catalyzed by Heterogeneous Palladium Catalysts / L. Yin, J. Liebscher // *Chem. Rev.* – 2007. – Vol. 107, № 1. – P. 133-173.
15. *Клецков, А. В.* Замещенные n-[изоксазол(изотиазол)-3-ил(метилен)метил] ариламины: синтез, комплексы с палладием и их каталитическая активность в водных средах / А. В. Клецков, Н. А. Бумагин, С. К. Петкевич, Т. Д. Зверева, Н. А. Жуковская, В. И. Поткин // *Весті НАН Беларусі. Сер. хім. н.* – 2015. – № 2. – С. 54-62.
16. *Бумагин, Н. А.* Синтез и каталитическая активность новых комплексов палладия(II) с замещенными изоксазольными и изотиазольными лигандами / Н. А. Бумагин, А. В. Клецков, С. К. Петкевич, В. М. Зеленковский, В. И. Поткин // *Докл. НАН Беларусі.* 2015. – Т. 59, № 2. – С. 72–78.
17. *Bumagin, N.A.* Ligandless palladium catalyzed reactions of arylboronic acids and sodium tetraphenylborate with aryl halides in aqueous media / N. A. Bumagin, V. V. Bykov // *Tetrahedron.* – 1997. – Vol. 53, № 42. – P. 14437-14450.
18. *Feng, G.* Crystalline mesoporous γ -Al₂O₃ supported palladium: Novel and efficient catalyst for Suzuki–Miyaura reaction under controlled microwave heating / G. Feng, F. Liu, C. Lin, W. Li, S. Wang, C. Qi // *Catal. Commun.* – 2013. – Vol. 37, № 1. – P. 27-31.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований, гранты 14-08-00620а и 14-08-90012-Бел_а, и Белорусского республиканского фонда фундаментальных исследований, грант X14P-003.