

Химия гетероциклических соединений 2021, 57(2), 187–198



Синтез 4-этоксикарбонил(циано)-β-карболинов термолизом производных 4-арил-3(5)-азидопиридинов и изучение их оптических и гипогликемических свойств

Виктория А. Прощенкова¹, Владислав Ю. Шувалов², Лариса В. Глиздинская¹, Александр С. Фисюк², Сергей А. Черненко¹, Михаил В. Хвостов³, Татьяна Г. Толстикова³, Марина А. Воронцова¹, Галина П. Сагитуллина¹*

¹ Омский государственный университет им. Ф. М. Достоевского, пр. Мира, 55а, Омск 644077, Россия; e-mail: sagitullina@chemomsu.ru

² Омский государственный технический университет,

пр. Мира, 11, Омск 644050, Россия; e-mail: v.y.shuvalov@chemomsu.ru

³ Новосибирский институт органической химии им. Н. Н. Ворожцова СО РАН, пр. Академика Лаврентьева, 9, Новосибирск 630090, Россия; e-mail: m.khvostov@g.nsu.ru Поступило 31.08.2020 Принято 24.09.2020



Термолизом 3(5)-азидо-4-арилпиридинов синтезированы 1,3-диметил-4-этоксикарбонил(циано)-β-карболины и исследованы их оптические и гипогликемические свойства. В качестве исходных соединений впервые были использованы доступные нитропиридины Ганча. При диазотировании 3-аминопиридинов с триметоксиарильным заместителем в положении С-4 цикла пиридина реакцией внутримолекулярного азосочетания были получены 2,4-диметил-7,8,9-триметоксипиридо[3,4-*c*]циннолины. При оценке гипогликемических свойств четырех полученных β-карболинов было установлено, что этил-1,3-диметил-7-фтор-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат, в структуре которого присутствует атом фтора, обладает наибольшим глюкозоснижающим действием.

Ключевые слова: азидопиридин, нитропиридины Ганча, 9*Н*-пиридо[3,4-*b*]индол, пиридо[3,4-*c*]циннолин, азосочетание, реакция Кадогана, циклизация.

Алкалоид норгарман – самое простое по строению соединение ряда β -карболинов – обладает широким спектром биологической активности.¹ Это означает, что молекула норгармана (9*H*-пиридо[3,4-*b*]индола) является фармакофором. По определению П. Гунда, фармакофор – это молекула, которая распознается на рецепторном сайте, а набор ее структурных особенностей ответственен за биологическую активность.^{2а} Вид биологической активности зависит от наличия в структуре β -карболина различных заместителей. Гарман и гармин отличаются по строению от норгармана

присутствием в их структуре метильной и метоксигруппы. Это предполагает возможность направленного изменения биологической активности β -карболинов путем введения различных групп в их структуры. Биологической активностью обладают не только природные β -карболины, но и их синтетические структурные аналоги (рис. 1).²

Существует три главных способа введения различных групп в молекулу органического соединения: выбор метода синтеза, трансформация имеющихся в структуре функциональных групп и фукционализация



Рисунок 1. β-Карболины норгарман и его производные гарман и гармин.

связей С–Н ароматических циклов. Прямая функционализация связей С–Н β-карболина реакциями электрофильного замещения легко осуществима только в бензольном цикле, а электронодефицитный цикл пиридина инертен в отношении этих реакций. В связи с этим важное значение имеют методы синтеза β-карболинов с заданным набором заместителей в пиридиновом цикле.

Синтез В-карболина из триптофана по реакции Пикте-Шпенглера позволяет синтезировать 1,2,3,4-тетрагидроβ-карболины, легко окисляемые в ароматические соединения. Присутствие в структуре β-карболина карбоксильной группы в положении С-3 цикла пиридина обеспечивает возможность синтеза целого ряда соединений путем трансформации карбоксильной группы.³ β-Карболины, содержащие заместители в положении С-4, синтезируют другими методами: 1) взаимодействием индол-2-карбальдегидов и замещенных пропаргиламинов с образованием оснований Шиффа, последующей изомеризацей ацетиленовой группы, приводящей к образованию алленов, и 6*π*-азациклизацией последних в β-карболины;^{4a} 2) катализируемыми палладием реакциями *N*-замещенных *трет*-бутилиминов индол-2-карбальдегидов с интернальными алкинами:^{4b} 3) однореакторными катализируемыми Ag(I), Ві(III) и Рd(II) реакциями (тройного релейного катализа) с каскадом стадий: 5-экзо-диг-циклизация 3-[2-(тозиламино)фенил]гекс-5-ен-1-ин-3-ола в индолин, нуклеофильное азидирование двойной связи индолина и термолиз азида в нитрен с циклизацией в β-карболин;⁴с 4) взаимодействием гидрохлорида триптамина с этиловым эфиром глиоксиловой кислоты с последующими ацилированием по атому азота тетрагидроβ-карболина, окислением DDQ с получением 4-оксокарболина, превращением карбонильной группы в метоксигруппу реакцией с лиметоксипропаном в присутствии *p*-TsOH и ароматизацией хлоранилом (схема 1).^{4d}

В данной работе описан новый метод синтеза β-карболинов с этоксикарбонильной группой и цианогруппой в положении С-4 цикла пиридина, а также исследована зависимость оптических и биологических свойств полученных β-карболинов от их структуры.

Простота синтеза нитропиридинов Ганча явилась для нас стимулом их использования в качестве исходных соединений для получения β -карболинов. Реакция Кадогана в качестве одностадийного метода синтеза β -карболинов представлялась наиболее привлекательной, но не оправдала ожиданий. При проведении реакции Кадогана без растворителя – сплавлением нитропиридина **1a** с DPPE в качестве восстановителя, образование β -карболина не происходит даже в следовых количествах.⁵ В каталитической реакции с



PPh₃ и $MoO_2Cl_2(dmf)_2$ β -карболин также не был обнаружен в реакционной смеси.⁶ В реакции с меньшим по объему $P(OEt)_3$ β -карболин **4a** образуется с низким выходом (табл. 1).

Проблемы с эффективностью восстановления нитрогруппы пиридинов **1а–с** до нитрена и замыканием пиррольного цикла β -карболина можно объяснить стерическими препятствиями для подхода P(OEt)₃ к нитрогруппе, экранированной двумя заместителями (схема 2). Низкий выход β -карболинов **4а–с** заставил нас отказаться от реакции Кадогана для синтеза β -карболинов.

Таблица 1. Оптимизация условий реакции Кадогана на примере соединения 1а*

| Опыт | Восстано- витель (количество) | Раство- ритель | Темпера- тура, °С | Катализатор, 5 моль % | Время, ч | Выход, % |
|------|-------------------------------------|-------------------|----------------------|---|-------------|-------------|
| 1 | DPPE (1.1 ммоль) | _ | 150 | - | 10 | 0 |
| 2 | PPh ₃ (1.2 ммоль) | PhMe | 110 | MoO ₂ Cl ₂ (dmf) ₂ | 24 | 0 |
| 3 | PPh ₃ (1.2 ммоль) | <i>п</i> -Цимол | 177 | MoO ₂ Cl ₂ (dmf) ₂ | 15 | 0 |
| 4 | P(OEt) ₃ | - | 165 | - | 50 | 6** |
| 5 | P(OEt) ₃ *** | _ | 165 | - | 72 | 21** |

* Реакции были проведены с 1 ммоль соединения 1а в атмосфере N₂.
** Выходы после хроматографической очистки.

*** Запаянная ампула.



В дальнейшем мы остановились на методе синтеза β -карболинов термолизом 5-азидопиридинов **3**, 7 а–h в *мета*-ксилоле. Исходные нитропиридины **1**, **5** а–i были синтезированы по реакции Ганча в две стадии (сопроводительные материалы). Восстановление нитрогруппы пиридинов проводили SnCl₂ в EtOH (схема 3).

Диазотированием аминогруппы пиридинов 2, 6 а-і NaNO₂ в смеси AcOH и HBF₄ при температуре 0°C были получены пиридины с диазогруппой, которые не выделяли, а превращали в 5-азидопиридины **3**, **7 a**–**h** путем замены диазогруппы реакцией нуклеофильного замещения с NaN₃. 5-Азидопиридины **3**, **7 a**–**h** были получены с высокими выходами, выделены и охарактеризованы. Нагревание соединений **3**, **7 a**–**h** в *мета*ксилоле позволило получить β -карболины **4**, **8 a**–**h**. Термолиз 5-азидопиридинов **3h**, **7h** с несимметричным расположением двух метоксигрупп завершился образованием изомерных β -карболинов **4h**, **4h'** и **8h**, **8h'** с общими выходами 94 и 92% соответственно (схема 3).

Нитропиридины Ганча были использованы в качестве исходных соединений для синтеза 3-метилгармана 13а и 3-метилгармина 13b (схемы 4, 5). Гидролизом эфирной группы пиридинов 1a,b были получены соединения 9a,b, декарбоксилированием которых синтезированы нитропиридины 10a,b. Восстановлением нитрогруппы пиридинов 10a,b были синтезированы 3-аминопиридины 11a,b.

Для получения солей диазония из 3-аминопиридинов **11а,b** в качестве диазотирующего агента эффективным было использование NOBF₄. Нуклеофильным замещением диазогруппы с использованием NaN₃ были получены 3-азидопиридины **12а,b**. Термолизом 3-азидопи-





ридинов 12а, в мета-ксилоле синтезированы 3-метилгарман **13а** и 3-метилгармин **13b**.⁷

Диазотирование 5-аминопиридинов 2i, 6i NaNO₂ при 0°С завершается реакцией электрофильного замещения с образованием пиридо[3,4-с]циннолинов 14а,b (схема 6). Образование циннолинов 14а, в происходит в результате реакции внутримолекулярного азосочетания соли пиридилдиазония с электроноизбыточным триметоксибензольным циклом.

Как было отмечено ранее, производные β-карболинов являются перспективными соединениями с точки



методы анализа.¹⁰ Электронные спектры 9*Н*-пиридо-[3,4-*b*]индолов хорошо изучены,¹¹ однако о фотофизических свойствах замещенных производных известно немного. Недавно мы сообщали о том, что 1,3-диметил-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индолы **13а**,**b** в растворе EtOH существуют в двух формах - нейтральной и протонированной, а их спектры флуоресценции представляют собой



Рисунок 2. Эффективность β-карболинов 4c,g и 8e,h в оральном тесте на толерантность к глюкозе. На графике показано влияние соединений 4c, g и 8e, h на снижение во времени уровня глюкозы в крови мышей линии CD-1.



Рисунок 3. Нормализованные спектры поглощения и флуоресценции растворов соединения **4a** в EtOH (черная линия) и EtOH + 2 капли HClO₄ (красная линия).

суперпозицию этих двух форм.⁷ Введение акцепторной группы в пиридиновый цикл приводит к уменьшению его основности. Сигналы протонированной формы в спектрах поглощения и флуоресценции соединений **4**, **8 a**-**h'** появляются только при добавлении кислоты (рис. 3).

Форма сигналов в спектрах поглощения и флуоресценции существенно не меняется. Введение карбэтоксильной группы (соединение 4а) и цианогруппы (соединение 8а) в положение С-4 1,3-диметил-9Нпиридо[3,4-b]индолов предсказуемо приводит к незначительному росту квантового выхода флуоресценции (на 0.13 и 0.12 соответственно), а также к батохромному сдвигу в спектрах флуоресценции (57-86 нм) (табл. S1, сопроводительные материалы). Введение заместителей в бензольный цикл существенно не сказывается на положении максимумов в спектрах поглощения и флуоресценции соединений 4b, 4e-g, 8h,h' (табл. S1, сопроводительные материалы). Для соединений 8b-g наличие таких заместителей приводит к гипсохромному сдвигу максимума флуоресценции на 27-51 нм, по сравнению с 9*H*-пиридо[3,4-*b*]индолами 4а и 8а, за исключением диметоксизамещенных 9Н-пиридо[3,4-b]индолов 4h,h'. Для этих соединений наблюдается красное смещение максимумов флуоресценции на 46-61 нм и Стоксов сдвиг в 113-120 нм. Необходимо отметить, что введение заместителя в бензольный цикл, как правило, приводит к падению квантового выхода для всех изученных соединений 4b-h', 8b-g,h', за исключением соединения 8h, в этом случае наблюдается небольшое увеличение квантового выхода (табл. S1, сопроводительные материалы).

Таким образом, была разработана новая серия производных β-карболинов и изучены их оптические и гипогликемические свойства. 4-Этоксикарбонил- и 4-циано-β-карболины являются превосходными базовыми соединениями для моделирования биологической активности путем трансформации эфирной и цианогрупп в другие группы. Было установлено, что этил-1,3-диметил-7-фтор-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат с атомом фтора в пиридо[3,4-*b*]индольном цикле в дозе 10 мг/кг обладает статистически значимым снижающим глюкозу эффектом, сравнимым с действием вилдаглиптина.

Экспериментальная часть

ИК спектры зарегистрированы на фурье-спектрометре Simex FT-801 в таблетках КВг. Спектры ЯМР ¹Н и ¹³С зарегистрированы на спектрометре Bruker DRX-400 (400 и 100 МГц соответственно) в CDCl₃ или ДМСО-*d*₆, внутренний стандарт - остаточные сигналы растворителей (CDCl₃: 7.26 м. д. для ядер ¹Н и 77.0 м. д. для ядер ¹³С; ДМСО-*d*₆: 2.50 м. д. для ядер ¹Н и 39.5 м. д. для ядер ¹³С). Элементный анализ выполнен на СНNанализаторе Carlo Erba 1106. Спектры поглощения записаны на диодно-матричном спектрофотометре PerkinElmer Lambda 750, спектры фотолюминесценции зарегистрированы на флуоресцентном спектрофотометре Cary Eclipse. В обоих случаях исследуемые соединения растворяют в EtOH таким образом, чтобы концентрация полученных растворов была ниже 10⁻⁵ моль/дм³. Молярный коэффициент светопоглощения определен по описанной методике.¹² Квантовый выход исследуемых соединений определен относительно 9,10-дифенилантрацена с помощью метода сравнения.¹³ Температуры плавления определены на микронагревательном столике Boetius и не исправлены. Контроль за ходом реакций и чистотой полученных соединений осуществлен методом TCX на пластинах Silufol UV-254. Для колоночной хроматографии использован силикагель 60-120 мкм.

3-Аминокротононитрил производства Acros Organics использован без дополнительной очистки. Синтез этил-3-аминобут-2-еноата,¹⁴ нитроенонов,¹⁵ 5-нитропиридинов **1a** и **5a**,¹⁶ 1-нитропропан-2-она,¹⁷ 1-(диэтоксиметил)-4-метилбензола,¹⁸ *N*-(4-фторбензилиден)бутан-1-амина¹⁹ выполнен в соответствии с опубликованными методами. Соединения **11–13 a**,**b** описаны нами ранее.⁷

Синтез соединений 2, 6 а-і (общая методика). Смесь 2 ммоль нитропиридина 1а-і или 5а-і, 2.03 г (9 ммоль) SnCl₂·2H₂O в 2 мл ЕtOH кипятят в колбе с обратным холодильником в течение 3 ч. Реакционную смесь охлаждают до комнатной температуры, растворитель упаривают при пониженном давлении. Остаток охлаждают и добавляют 52 мл H₂O, тщательно растирают до образования суспензии, затем подщелачивают 4.5 мл 10% NaOH. Кристаллы аминопиридина фильтруют либо экстрагируют EtOAc (3×50 мл). Органический слой сушат над MgSO₄, растворитель упаривают при пониженном давлении. Полученный остаток перекристаллизовывают из соответствующего растворителя.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-фенилникотинат (2а). Выход 0.32 г (60%), бесцветные кристаллы, т. пл. 122– 123°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3433, 3319 (NH₂), 1722 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.87 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H</u>₃); 2.48 (3H, с, 6-CH₃); 2.49 (3H, с, 2-CH₃); 3.56 (1H, уш. с, NH₂); 3.94 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H</u>₂CH₃); 7.25–7.27 (2H, м, H Ar); 7.36–7.45 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.5; 20.3; 21.2; 61.0; 127.7; 128.5; 128.8 (2C); 129.0 (2C); 132.5; 134.9; 135.9; 142.8; 143.7; 168.1. Найдено, %: С 71.14; Н 6.75; N 10.41. С₁₆H₁₈N₂O₂. Вычислено, %: С 71.09; Н 6.71; N 10.36. Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(4-метилфенил)никотинат (2b). Выход 0.42 г (74%), бесцветные кристаллы, т. пл. 105–106°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3294, 3179 (NH₂), 1721 (C=O). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.92 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H₃</u>); 2.38 (3H, с, CH₃); 2.51 (3H, с, 6-CH₃); 2.52 (3H, с, 2-CH₃); 3.63 (2H, уш. с, NH₂); 3.98 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H₂CH₃</u>); 7.14– 7.16 (2H, м, H Ar); 7.24–7.26 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.6; 19.8; 20.8; 21.3; 61.1; 128.2; 128.5 (2C); 129.7 (2C); 131.4; 133.2; 136.5; 138.6; 142.3; 143.0; 167.9. Найдено, %: C 71.87; H 7.13; N 9.81. C₁₇H₂₀N₂O₂. Вычислено, %: C 71.81; H 7.09; N 9.85.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(4-метоксифенил)никотинат (2с). Выход 0.54 г (90%), бесцветные кристаллы, т. пл. 65–66°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3299, 3207 (NH₂), 1702 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.95 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 2.47 (3H, с, 6-CH₃); 2.48 (3H, с, 2-CH₃); 3.57 (2H, уш. с, NH₂); 3.82 (3H, с, OCH₃); 3.98 (2H, к, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 6.94–6.97 (2H, м, H Ar); 7.17–7.21 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.7; 20.2; 21.1; 55.3; 61.0; 114.4 (2C); 126.7; 128.1; 130.0 (2C); 132.3; 136.3; 142.6; 143.4; 159.7; 168.3. Найдено, %: С 67.91; Н 6.67; N 9.31. С₁₇Н₂₀N₂O₃. Вычислено, %: С 67.98; Н 6.71; N 9.33.

Этил-5-амино-4-(бифенил-4-ил)-2,6-диметилникотинат (2d). Выход 0.54 г (78%), бесцветные кристаллы, т. пл. 132–133°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3488, 3395 (NH₂), 1724 (C=O). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.90 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 2.50 (3H, с, 6-CH₃); 2.52 (3H, с, 2-CH₃); 3.65 (2H, уш. с, NH₂); 3.98 (2H, к, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 7.34–7.39 (3H, м, H Ar); 7.44–7.47 (2H, м, H Ar); 7.59–7.62 (2H, м, H Ar); 7.66–7.70 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.6; 20.3; 21.2; 61.1; 127.0 (2C); 127.6; 127.7 (2C); 128.9 (2C); 129.2 (2C); 132.2; 133.7; 136.0; 140.2 (2C); 141.4; 142.8; 143.7; 168.1. Найдено, %: С 76.33; H 6.44; N 8.11. С₂₂H₂₂N₂O₂. Вычислено, %: С 76.28; H 6.40; N 8.09.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(2-метоксифенил)никотинат (2е). Выход 0.37 г (62%), бесцветные кристаллы, т. пл. 119–120°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3317, 3314 (NH₂), 1720 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.87 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H</u>₃); 2.47 (3H, с, 6-CH₃); 2.51 (3H, с, 2-CH₃); 3.48 (2H, уш. с, NH₂); 3.77 (3H, с, OCH₃); 3.93 (2H, к, *J* =7.0, C<u>H</u>₂CH₃); 6.97–7.02 (2H, м, H Ar); 7.08–7.10 (1H, м, H Ar); 7.35– 7.39 (1H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.6; 20.4; 21.7; 55.9; 60.7; 111.3; 121.2; 123.9; 127.7; 130.2 (2C); 130.5; 136.5; 143.4; 143.9; 156.7; 168.1. Найдено, %: С 67.92; Н 6.68; N 9.31. C₁₇H₂₀N₂O₃. Вычислено, %: С 67.98; Н 6.71; N 9.33.

Этил-5-амино-4-(4-хлорфенил)-2,6-диметилникотинат (2f). Выход 0.50 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 132–133°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3311, 3211 (NH₂), 1722 (C=O). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.95 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 2.48 (3H, с, 6-CH₃); 2.49 (3H, с, 2-CH₃); 3.56 (2H, уш. с, NH₂); 3.99 (2H, к, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 7.21–7.23 (2H, м, H Ar); 7.41– 7.43 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.7; 20.2; 21.2; 61.2; 127.6; 129.3 (2C); 130.3 (2C); 131.2; 133.2; 134.7; 135.9; 142.8; 143.8; 167.8. Найдено, %: 62.99; Н 5.65; N 9.14. С₁₆H₁₇ClN₂O₂. Вычислено, %: С 63.05; Н 5.62; N 9.19.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(4-фторфенил)никотинат (2g). Выход 0.49 г (85%), бесцветные кристаллы, т. пл. 150–151°С (петролейный эфир). ИК спектр, v, см⁻¹: 3308, 3212 (NH₂), 1729 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.92 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 2.40 (3H, с, 6-CH₃); 2.42 (3H, с, 2-CH₃); 3.42 (2H, уш. с, NH₂); 3.95 (2H, к, *J* = 7.0, CH₂CH₃); 7.07–7.13 (2H, м, H Ar); 7.21–7.26 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 13.7; 20.9; 21.8; 60.9; 116.0 (2C, д, *J* = 21.7); 127.4; 130.7; 130.8 (2C, д, *J* = 7.8); 131.0 (д, *J* = 3.5); 135.5; 143.3; 144.3; 162.7 (д, *J* = 248.0); 168.5. Найдено, %: С 66.72; H 5.96; N 9.76. C₁₆H₁₇FN₂O₂. Вычислено, %: C 66.65; H 5.94; N 9.72.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(3,4-диметоксифенил)никотинат (2h). Выход 0.57 г (87%), бесцветные кристаллы, т. пл. 96–97°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3483, 3392 (NH₂), 1727 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.97 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H₃</u>); 2.42 (3H, с, 6-CH₃); 2.44 (3H, с, 2-CH₃); 3.50 (2H, уш. с, NH₂); 3.84 (3H, с, OCH₃); 3.89 (3H, с, OCH₃); 3.99 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H₂</u>CH₃); 6.80–6.84 (2H, м, H Ar); 6.92 (1H, с, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.8; 20.8; 21.7; 56.0; 56.0; 60.9; 111.7; 112.3; 121.4; 127.5; 127.6; 131.6; 135.7; 143.2; 144.2; 149.1; 149.4; 168.8. Найдено, %: C 65.48; H 6.66; N 8.50. C₁₈H₂₂N₂O₄. Вычислено, %: C 65.44; H 6.71; N 8.48.

Этил-5-амино-2,6-диметил-4-(3,4,5-триметоксифенил)никотинат (2i). Выход 0.48 г (67%), бесцветные кристаллы, т. пл. 140–141°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3488, 3392 (NH₂), 1711 (C=O). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.95 (3H, т, *J* = 6.8, CH₂C<u>H</u>₃); 2.50 (6H, с, 2,6-CH₃); 3.67 (2H, уш. с, NH₂); 3.82 (6H, с, OCH₃); 3.86 (3H, с, OCH₃); 4.00–4.04 (2H, м, C<u>H</u>₂CH₃); 6.50 (2H, с, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.7; 20.2; 21.1; 56.2 (2C); 60.9; 61.1; 105.9 (2C); 127.7; 130.1; 132.5; 136.0; 138.1; 142.7; 143.6; 153.8 (2C); 168.2. Найдено, %: C 63.38; H 6.73; N 7.75. C₁₉H₂₄N₂O₅. Вычислено, %: C 63.32; H 6.71; N 7.77.

5-Амино-2,6-диметил-4-фенилникотинонитрил (6а). Выход 0.27 г (60%), бесцветные кристаллы, т. пл. 170– 171°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 3482, 3384 (NH₂), 2228 (CN). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ, м. д.: 2.48 (3H, с, 6-CH₃); 2.67 (3H, с, 2-CH₃); 3.63 (2H, уш. с, NH₂); 7.36– 7.38 (2H, м, H Ar); 7.45–7.56 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 21.2; 22.8; 107.2; 117.0; 128.8 (2C); 129.5 (3C); 133.6; 135.9; 136.0; 147.2; 150.2. Найдено, %: С 75.34; H 5.85; N 18.79. С₁₄H₁₃N₃. Вычислено, %: С 75.31; H 5.87; N 18.82.

5-Амино-2,6-диметил-4-(4-метилфенил)никотинонитрил (6b). Выход 0.30 г (63%), бесцветные кристаллы, т. пл. 178–179°С (ССІ₄). ИК спектр, v, см⁻¹: 3468, 3374 (NH₂), 2229 (СN). Спектр ЯМР ¹H (CDСІ₃), δ, м. д.: 2.44 (3H, с, СН₃); 2.49 (3H, с, 6-СН₃); 2.68 (3H, с, 2-СН₃); 3.65 (2H, уш. с, NH₂); 7.29–7.35 (4H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDСІ₃), δ, м. д.: 21.2; 21.3; 22.8; 107.2; 117.1; 128.6 (2С); 130.2 (2С); 130.6; 135.9; 136.1; 139.4; 147.2; 150.2. Найдено, %: С 75.86; Н 6.35; N 17.69. С₁₅Н₁₅N₃. Вычислено, %: С 75.92; Н 6.37; N 17.71.

5-Амино-2,6-диметил-4-(4-метоксифенил)никотинонитрил (6с). Выход 0.44 г (86%), бесцветные кристаллы, т. пл. 170–171°С (СН₃СN). ИК спектр, v, см⁻¹: 3431, 3350 (NH₂), 2225 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.46 (3H, с, 6-CH₃); 2.64 (3H, с, 2-CH₃); 3.63 (2H, уш. с, NH₂); 3.85 (3H, с, ОСН₃); 7.04 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar); 7.30 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.2; 22.8; 55.3; 107.4; 115.0 (2C); 117.2; 125.6; 130.2 (2C); 135.9; 136.1; 147.1; 150.2; 160.4. Найдено, %: С 71.20; H 6.01; N 16.52. С₁₅H₁₅N₃O. Вычислено, %: С 71.13; H 5.97; N 16.59.

5-Амино-2,6-диметил-4-(4-бифенил)никотинонитрил (6d). Выход 0.50 г (84%), бесцветные кристаллы, т. пл. 230–231°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3471, 3375 (NH₂), 2228 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.50 (3H, с, 6-CH₃); 2.69 (3H, с, 2-CH₃); 3.70 (2H, уш. с, NH₂); 7.37–7.49 (5H, м, H Ar); 7.64 (2H, д, *J* = 7.2, H Ar); 7.75 (2H, д, *J* = 7.8, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.3; 22.9; 107.0; 117.1; 127.1 (2C); 127.8; 128.1 (2C); 128.9 (2C); 129.3 (2C); 132.4; 135.5; 135.9; 140.1; 142.3; 147.4; 150.3. Найдено, %: С 80.18; H 5.70; N 14.02. С₂₀Н₁₇N₃. Вычислено, %: С 80.24; H 5.72; N 14.04.

5-Амино-4-(2-метоксифенил)-2,6-диметилникотинонитрил (6е). Выход 0.47 г (92%), бесцветные кристаллы, т. пл. 183–184°С (СН₃СN). ИК спектр, v, см⁻¹: 3437, 3309 (NH₂), 2227 (СN). Спектр ЯМР ¹Н (СDСl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.46 (3H, с, 6-СН₃); 2.64 (3H, с, 2-СН₃); 3.57 (2H, уш. с, NH₂); 3.80 (3H, с, OCH₃); 7.04–7.10 (2H, м, H Ar); 7.19 (1H, д. д, *J* = 7.2, *J* = 1.4, H Ar); 7.42–7.46 (1H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.2; 22.8; 55.7; 108.0; 111.9; 117.2; 121.4; 122.1; 130.4; 131.1; 133.4; 136.4; 147.3; 149.8; 156.5. Найдено, %: С 71.19; H 6.00; N 16.52. С₁₅Н₁₅N₃О. Вычислено, %: С 71.13; H 5.97; N 16.59.

5-Амино-2,6-диметил-4-(4-хлорфенил)никотинонитрил (6f). Выход 0.43 г (83%), бесцветные кристаллы, т. пл. 198–199°С (ССІ₄). ИК спектр, v, см⁻¹: 3484, 3385 (NH₂), 2227 (СN). Спектр ЯМР ¹Н (СDСІ₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.47 (3H, с, 6-СН₃); 2.65 (3H, с, 2-СН₃); 3.59 (2H, уш. с, NH₂); 7.32 (2H, д, *J* = 8.2, H Ar); 7.52 (2H, д, *J* = 8.2, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDСІ₃), δ , м. д.: 21.2; 22.8; 107.0; 116.8; 129.9 (2С); 130.3 (2С); 132.1; 134.5; 135.7 (2С); 147.6; 150.4. Найдено, %: С 65.31; H 4.71; N 16.22. С₁₄H₁₂ClN₃. Вычислено, %: С 65.25; H 4.69; N 16.30.

5-Амино-2,6-диметил-4-(4-фторфенил)никотинонитрил (6g). Выход 0.31 г (65%), бесцветные кристаллы, т. пл. 162–163°С (CCl₄). ИК спектр, v, см⁻¹: 3494, 3386 (NH₂), 2231 (CN). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д.: 2.58 (6H, c, 2,6-CH₃); 4.70 (2H, уш. c, NH₂); 7.41–7.49 (4H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 21.1; 21.9; 105.8; 115.9 (2С, д, *J* = 21.7); 116.7; 130.2 (д, *J* = 3.5); 131.0 (2С, д, *J* = 8.7); 132.7; 136.9; 147.0; 147.4; 162.1 (д, *J* = 245.4). Найдено, %: С 69.63; H 4.98; N 17.37. C₁₄H₁₂FN₃. Вычислено, %: С 69.70; H 5.01; N 17.42.

5-Амино-2,6-диметил-4-(3,4-диметоксифенил)никотинонитрил (6h). Выход 0.45 г (79%), бесцветные кристаллы, т. пл. 184–185°С (СН₃СN). ИК спектр, v, см⁻¹: 3476, 3382 (NH₂), 2225 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ, м. д.: 2.46 (3H, с, 6-CH₃); 2.64 (3H, с, 2-CH₃); 3.66 (2H, уш. с, NH₂); 3.88 (3H, с, OCH₃); 3.92 (3H, с, OCH₃); 6.87 (1H, с, H Ar); 6.93–7.01 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 21.2; 22.8; 56.0; 56.1; 107.3; 112.1 (2C); 117.2; 121.5; 125.9; 135.9; 136.0; 147.2; 149.8; 150.0; 150.2. Найдено; %: С 67.88; H 6.09; N 14.77. С₁₆H₁₇N₃O₂. Вычислено; %: С 67.83; H 6.05; N 14.83.

5-Амино-2,6-диметил-4-(3,4,5-триметоксифенил)никотинонитрил (6i). Выход 0.51 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 219–220°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3439, 3355 (NH₂), 2228 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ, м. д.: 2.47 (3H, с, 6-CH₃); 2.66 (3H, с, 2-CH₃); 3.49 (2H, уш. с, NH₂); 3.87 (6H, с, OCH₃); 3.91 (3H, с, OCH₃); 6.57 (2H, с, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 21.2; 22.8; 56.4; 60.9; 106.2 (2C); 107.1; 117.1; 128.7; 135.9 (2C); 139.0; 147.3; 150.2; 154.1 (2C). Найдено, %: С 65.23; Н 6.09; N 13.36. С₁₇Н₁₉N₃O₃. Вычислено, %: С 65.16; H 6.11; N 13.41.

Синтез 5-азидо-4-арил-2,6-диметилпиридинов 3, 7 а–h. Раствор 2 ммоль соответствующего аминопиридина 2а–h или 6а–h в 10 мл AcOH и 4 мл H₂O охлаждают до 0°С и по каплям добавляют охлажденный водный раствор 7 мл 48% HBF₄ в H₂O. Реакционную смесь перемешивают в течение 30 мин, затем по каплям добавляют охлажденный раствор 2.3 ммоль NaNO₂ в 2 мл H₂O. Реакционную смесь выдерживают при 0°С в течение 45 мин, затем по частям добавляют 2.3 ммоль NaN₃ при этой же температуре. Реакционную смесь перемешивают в течение 30 мин, разбавляют H₂O и нейтрализуют 10% NaOH до pH 7. Выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают охлажденной H₂O.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-фенилникотинат (3а). Выход 0.52 г (87%), бесцветные кристаллы, т. пл. 53– 54°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2110 (N₃), 1722 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.89 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H₃</u>); 2.53 (3H, с, 6-CH₃); 2.57 (3H, с, 2-CH₃); 3.97 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H₂</u>CH₃); 7.30–7.32 (2H, м, H Ar); 7.41–7.43 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.5; 21.2; 22.1; 61.3; 115.0; 128.4 (2C); 129.0 (3C); 130.3; 133.5; 141.3; 150.6; 152.3; 167.2. Найдено, %: C 64.88; H 5.46; N 18.95. C₁₆H₁₆N₄O₂. Вычислено, %: C 64.85; H 5.44; N 18.91.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(4-метилфенил)никотинат (3b). Выход 0.51 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 48–49°С (МеОН). ИК спектр, v, см⁻¹: 2114 (N₃), 1724 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.94 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂CH₃); 2.39 (3H, с, CH₃); 2.52 (3H, с, 6-CH₃); 2.56 (3H, с, 2-CH₃); 4.00 (2H, к, *J* = 7.1, CH₂CH₃); 7.19–7.24 (4H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.6; 21.2; 21.3; 22.1; 61.3; 128.6; 128.9 (2С); 129.1 (2С); 130.4; 130.5; 139.0; 141.4; 150.5; 152.2; 167.4. Найдено, %: C 65.72; H 5.87; N 18.11. C₁₇H₁₈N₄O₂. Вычислено, %: C 65.79; H 5.85; N 18.05.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(4-метоксифенил)никотинат (3с). Выход 0.59 г (90%), бесцветные кристаллы, т. пл. 73–74°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2113 (N₃), 1715 (C=O). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.99 (3H, т, *J* = 7.2, CH₂CH₃); 2.54 (3H, с, 6-CH₃); 2.58 (3H, с, 2-CH₃); 3.84 (3H, с, OCH₃); 4.04 (2H, к, *J* = 7.2, CH₂CH₃); 6.94–6.98 (2H, м, H Ar); 7.23–7.27 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.7; 21.0; 21.9; 55.3; 61.4; 113.9 (2C); 115.9; 125.5; 128.9; 130.3 (2C); 144.7; 150.2; 152.0; 160.3; 167.3. Найдено, %: С 62.51; H 5.59; N 17.10. C₁₇H₁₈N₄O₃. Вычислено, %: C 62.57; H 5.56; N 17.17.

Этил-5-азидо-4-(бифенил-4-ил)-2,6-диметилникотинат (3d). Выход 0.66 г (88%), бесцветные кристаллы, т. пл. 111–112°С (МеОН). ИК спектр, v, см⁻¹: 2129 (N₃), 1736 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО- d_6), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.83 (3H, т, *J* = 6.9, CH₂C<u>H₃</u>); 2.49 (3H, с, 6-CH₃); 2.56 (3H, с, 2-CH₃); 3.99 (2H, к, *J* = 6.9, C<u>H</u>₂CH₃); 7.37–7.50 (5H, м, H Ar); 7.72 (2H, д, *J* = 7.4, H Ar); 7.82 (2H, д, *J* = 7.4, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО- d_6), δ , м. д.: 13.3; 20.0; 20.7; 61.5; 126.6; 126.7 (2C); 128.0 (2C); 128.6; 129.1 (2C); 129.4 (2C); 131.0; 131.8; 139.0; 141.0; 142.3; 148.8; 151.4; 165.9. Найдено, %: С 71.02; H 5.38; N 15.07. С₂₂H₂₀N₄O₂. Вычислено, %: С 70.95; H 5.41; N 15.04.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(2-метоксифенил)никотинат (3е). Выход 0.59 г (90%), бесцветные кристаллы, т. пл. 98–99°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2114 (N₃), 1724 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.88 (3H, т, *J* = 6.9, CH₂C<u>H₃</u>); 2.52 (3H, с, 6-CH₃); 2.53 (3H, с, 2-CH₃); 3.78 (3H, с, OCH₃); 3.94 (2H, к, *J* = 6.9, C<u>H</u>₂CH₃); 6.92–6.98 (2H, м, H Ar); 7.09 (1H, д. д, *J* = 7.4, *J* = 1.8, H Ar); 7.36–7.40 (1H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.5; 21.2; 22.4; 55.6; 61.0; 110.4; 120.3; 122.6; 128.4; 130.3; 130.6; 130.7; 138.5; 150.9; 152.0; 157.1; 167.2. Найдено, %: С 62.52; H 5.59; N 17.12. C₁₇H₁₈N₄O₃. Вычислено, %: C 62.57; H 5.56; N 17.17.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(4-хлорфенил)никотинат (3f). Выход 0.58 г (88%), бесцветные кристаллы, т. пл. 85–86°С (МеОН). ИК спектр, v, см⁻¹: 2120 (N₃), 1722 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.98 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H₃</u>); 2.56 (3H, с, 6-CH₃); 2.61 (3H, с, 2-CH₃); 4.03 (2H, к, *J* = 7.1, C<u>H₂</u>CH₃); 7.25–7.27 (2H, м, H Ar); 7.42–7.44 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.6; 20.8; 21.7; 61.7; 128.6; 128.8 (2C); 130.3 (2C); 130.7; 131.7; 135.5; 140.7; 150.6; 152.3; 166.7. Найдено, %: C 58.05; H 4.59; N 16.87. C₁₆H₁₅ClN₄O₂. Вычислено, %: C 58.10; H 4.57; N 16.94.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(4-фторфенил)никотинат (3g). Выход 0.43 г (69%), бесцветные кристаллы, т. пл. 55–56°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2111 (N₃), 1728 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ, м. д. (*J*, Гц): 0.97 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H₃</u>); 2.52 (3H, с, 6-CH₃); 2.56 (3H, с, 2-CH₃); 4.01 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H₂</u>CH₃); 7.11–7.15 (2H, м, H Ar); 7.29–7.32 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д. (*J*, Гц): 13.7; 21.4; 22.3; 61.4; 115.6 (2C, д, *J* = 22.6); 128.4; 129.6 (д, *J* = 3.5); 130.2; 131.0 (2C, д, *J* = 8.7); 140.0; 150.9; 152.6; 163.1 (д, *J* = 249.7); 167.3. Найдено, %: C 61.08; H 4.79; N 17.78. C₁₆H₁₅FN₄O₂. Вычислено, %: C 61.14; H 4.81; N 17.83.

Этил-5-азидо-2,6-диметил-4-(3,4-диметоксифенил)никотинат (3h). Выход 0.58 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 111–112°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2110 (N₃), 1729 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 0.98 (3H, т, *J* = 7.0, CH₂C<u>H₃</u>); 2.50 (3H, с, 6-CH₃); 2.54 (3H, с, 2-CH₃); 3.85 (3H, с, OCH₃); 3.90 (3H, с, OCH₃); 4.02 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H</u>₂CH₃); 6.83–6.91 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 13.8; 21.4; 22.2; 55.9; 56.0; 61.3; 110.9; 112.3; 121.8; 125.9; 128.6; 130.4; 140.7; 148.9; 149.7; 150.5; 152.3; 167.6. Найдено, %: С 60.70; H 5.70; N 15.79. C₁₈H₂₀N₄O₄. Вычислено, %: С 60.66; H 5.66; N 15.72.

5-Азидо-2,6-диметил-4-фенилникотинонитрил (7а). Выход 0.44 г (89%), бесцветные кристаллы, т. пл. 110–111°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2222 (CN), 2114 (N₃). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д.: 2.60 (3H, c, 6-CH₃); 2.74 (3H, c, 2-CH₃); 7.41–7.43 (2H, м, H Ar); 7.53–7.54 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.9; 23.5; 108.3; 115.8; 129.0 (2C); 129.1 (2C); 130.2; 130.7; 132.1; 145.7; 155.8; 157.7. Найдено, %: С 67.40; H 4.43; N 28.07. С₁₄H₁₁N₅. Вычислено, %: С 67.46; H 4.45; N 28.10.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(4-метилфенил)никотинонитрил (7b). Выход 0.45 г (85%), бесцветные кристаллы, т. пл. 110–111°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2228 (CN), 2108 (N₃). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ, м. д.: 2.43 (3H, c, CH₃); 2.59 (3H, c, 6-CH₃); 2.73 (3H, c, 2-CH₃); 7.25–7.38 (4H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 21.4; 21.8; 23.5; 108.4; 115.9; 128.9 (2C); 129.2; 129.7 (2C); 130.9; 140.3; 146.0; 155.7; 157.7. Найдено, %: C 68.38; H 4.96; N 26.58. C₁₅H₁₃N₅. Вычислено, %: C 68.42; H 4.98; N 26.60.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(4-метоксифенил)никотинонитрил (7с). Выход 0.48 г (86%), бесцветные кристаллы, т. пл. 108–109°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2224 (СN), 2106 (N₃). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.58 (3H, с, 6-CH₃); 2.72 (3H, с, 2-CH₃); 3.86 (3H, с, ОСH₃); 7.04 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar); 7.36 (2H, д, *J* = 8.4, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.9; 23.5; 55.3; 108.4; 114.5 (2С); 116.0; 124.2; 130.5 (2С); 131.0; 145.6; 155.7; 157.7; 160.9. Найдено, %: С 64.45; H 4.71; N 25.12. C₁₅H₁₃N₅O. Вычислено, %: С 64.51; H 4.69; N 25.07.

5-Азидо-4-(бифенил-4-ил)-2,6-диметилникотинонитрил (7d). Выход 0.57 г (88%), бесцветные кристаллы, т. пл. 147–148°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2226 (CN), 2112 (N₃). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.62 (3H, с, 6-CH₃); 2.76 (3H, с, 2-CH₃); 7.36– 7.51 (5H, м, H Ar); 7.65 (2H, д, *J* = 7.4, H Ar); 7.76 (2H, д, *J* = 8.2, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.9; 23.6; 108.2; 115.9; 127.2 (2C); 127.6 (2C); 128.0; 128.9 (2C); 129.5 (2C); 130.9; 131.0; 140.0; 143.0; 145.6; 155.9; 157.9. Найдено, %: С 73.79; H 4.63; N 21.50. C₂₀H₁₅N₅. Вычислено, %: С 73.83; H 4.65; N 21.52.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(2-метоксифенил)никотинонитрил (7е). Выход 0.35 г (63%), бесцветные кристаллы, т. пл. 101–102°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2223 (CN), 2120 (N₃). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.58 (3H, с, 6-CH₃); 2.73 (3H, с, 2-CH₃); 3.84 (3H, с, OCH₃); 7.03–7.11 (2H, м, H Ar); 7.20–7.25 (1H, м, H Ar); 7.50 (1H, т, *J* = 7.2, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 21.8; 23.4; 55.7; 109.3; 111.3; 115.9; 120.9; 121.0; 130.5; 131.3; 132.0; 143.2; 155.4; 157.0; 157.2. Найдено, %: С 64.45; Н 4.71; N 25.14. С₁₅Н₁₃N₅O. Вычислено, %: С 64.51; Н 4.69; N 25.07.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(4-хлорфенил)никотинонитрил (7f). Выход 0.47 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 144–145°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2228 (CN), 2113 (N₃). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 2.55 (3H, с, 6-CH₃); 2.65 (3H, с, 2-CH₃); 7.54–7.56 (2H, м, H Ar); 7.64–7.66 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 21.5; 23.0; 107.4; 110.3; 115.6; 128.7 (2C); 131.0 (2C); 131.1; 134.8; 144.1; 155.5; 157.0. Найдено, %: С 59.21; H 3.56; N 24.61. С₁₄H₁₀ClN₅. Вычислено, %: С 59.27; H 3.55; N 24.68.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(4-фторфенил)никотинонитрил (7g). Выход 0.40 г (75%), бесцветные кристаллы, т. пл. 137–138°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2226 (CN), 2109 (N₃). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ , м. д.: 2.55 (3H, с, 6-CH₃); 2.65 (3H, с, 2-CH₃); 7.39– 7.43 (2H, м, H Ar); 7.57–7.60 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ , м. д. (*J*, Гц): 21.4; 22.8; 107.5; 115.5; 115.7 (2C, д, *J* = 22.5); 128.5 (д, *J* = 3.5); 130.2; 131.5 (2C, д, *J* = 8.7); 144.3; 155.3; 156.8; 162.8 (д, *J* = 248.0). Найдено, %: С 62.98; H 3.75; N 26.12. С₁₄H₁₀FN₅. Вычислено, %: С 62.92; H 3.77; N 26.20.

5-Азидо-2,6-диметил-4-(3,4-диметоксифенил)никотинонитрил (7h). Выход 0.54 г (87%), бесцветные кристаллы, т. пл. 118–119°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 2224 (CN), 2118 (N₃). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.58 (3H, с, 6-CH₃); 2.73 (3H, с, 2-CH₃); 3.90 (3H, с, OCH₃); 3.94 (3H, с, OCH₃); 6.91 (1H, с, H Ar); 7.00 (2H, д, *J* = 1.2, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 21.9; 23.5; 56.0; 56.2; 108.4; 111.5; 112.3; 116.0; 122.2; 124.4; 131.0; 145.6; 149.4; 150.7; 155.7; 157.7. Найдено, %: С 62.17; H 4.91; N 22.59. С₁₆H₁₅N₅O₂. Вычислено, %: C 62.13; H 4.89; N 22.64.

Синтез β-карболинов 4 и 8 а-h' (общая методика). Метод I. Смесь 2 ммоль нитропиридина 1а-с и 10 ммоль P(OEt)₃ нагревают в запаянной ампуле (в атмосфере азота) при температуре 165°С в течение 72 ч. После завершения реакции смесь упаривают при пониженном давлении. К полученному остатку добавляют EtOAc, кристаллы отфильтровывают и очищают перекристаллизацией из PhMe.

Метод II. Раствор 2 ммоль 5-азидо-4-арилпиридина **3а-h** или **7а-h** в 54 мл *м*-ксилола кипятят в течение 6 ч. По окончании реакции *м*-ксилол упаривают при пониженном давлении. Полученный остаток очищают с помощью колоночной хроматографии (элюент CHCl₃– EtOAc–EtOH, 6:3:1) на силикагеле.

Этил-1,3-диметил-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4а). Выход 0.11 г (21%, метод I), 0.38 г (70%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 145–146°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3136 (NH), 1710 (C=O). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.48 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂CH₃); 2.75 (3H, с, 3-CH₃); 2.76 (3H, с, 1-CH₃); 4.60 (2H, к, *J* = 7.2, CH₂CH₃); 7.21 (1H, т, *J* = 7.2, H-6); 7.43–7.50 (2H, м, H-8,7); 8.08 (1H, д, *J* = 8.0, H-5); 9.03 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.2; 20.1; 22.2; 61.6; 111.6; 119.1; 120.2; 120.5; 123.6; 126.3; 128.7;

132.9; 141.1; 142.4; 144.5; 169.1. Найдено, %: С 71.67; Н 5.97; N 10.40. С₁₆Н₁₆N₂O₂. Вычислено, %: С 71.62; Н 6.01; N 10.44.

Этил-1,3,7-триметил-9*Н*-пиридо[3,4-*b*]индол-4карбоксилат (4b). Выход 0.14 г (25%, метод I), 0.50 г (88%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 167–168°С (петролейный эфир). ИК спектр, v, см⁻¹: 3349 (NH), 1729 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.47 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H</u>₃); 2.46 (3H, с, 7-CH₃); 2.73 (3H, с, 3-CH₃); 2.74 (3H, с, 1-CH₃); 4.59 (2H, к, *J* = 7.2, C<u>H</u>₂CH₃); 7.01 (1H, д, *J* = 8.2, H-6); 7.19 (1H, с, H-8); 7.93 (1H, д, *J* = 8.2, H-5); 9.18 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.2; 20.0; 22.1; 22.2; 61.6; 111.5; 118.1; 118.7; 122.0; 123.2; 126.4; 133.0; 139.3; 141.7; 142.1; 144.4; 169.2. Найдено, %: С 72.39; H 6.47; N 9.94. C₁₇H₁₈N₂O₂. Вычислено, %: С 72.32; H 6.43; N 9.92.

Этил-1,3-диметил-7-метокси-9*Н*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4с). Выход 0.18 г (30%, метод I), 0.47 г (79%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 120–121°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3137 (NH), 1719 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.47 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H₃</u>); 2.70 (3H, с, 3-CH₃); 2.73 (3H, с, 1-CH₃); 3.82 (3H, с, OCH₃); 4.59 (2H, к, *J* = 7.2, C<u>H₂CH₃</u>); 7.13–7.17 (1H, м, H-6); 7.22–7.26 (1H, м, H-8); 7.94–7.97 (1H, м, H-5); 9.01 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.3; 20.1; 22.6; 55.4; 61.5; 94.2; 109.9; 114.3; 118.1; 124.7; 126.6; 133.0; 141.7; 142.7; 145.1; 160.9; 169.3. Найдено, %: С 68.49; H 6.10; N 9.36. C₁₇H₁₈N₂O₃. Вычислено, %: С 68.44; H 6.08; N 9.39.

Этил-1,3-диметил-7-фенил-9*Н*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4d). Выход 0.50 г (73%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 222–223°С (ЕtOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 3418 (NH), 1722 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 1.41 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H</u>₃); 2.72 (3H, с, 3-CH₃); 2.95 (3H, с, 1-CH₃); 4.61 (2H, к, *J* = 7.0, C<u>H</u>₂CH₃); 7.44 (1H, т, *J* = 7.5, H Ar); 7.53 (2H, т, *J* = 7.5, H Ar); 7.66 (1H, д. д, *J* = 8.7, *J* = 1.6, H-6); 7.77–7.79 (2H, м, H Ar); 7.88 (1H, с, H-8); 8.13 (1H, д, *J* = 8.7, H-5); 12.82 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 14.1; 17.0; 18.4; 62.7; 110.2; 117.6; 119.9; 120.9; 124.6; 127.4 (2C); 127.7; 128.5; 129.4 (2C); 133.4; 139.2; 139.7; 140.8; 143.4; 144.2; 165.8. Найдено, %: С 76.79; H 5.89; N 8.15. C₂₂H₂₀N₂O₂. Вычислено, %: С 76.72; H 5.85; N 8.13.

Этил-1,3-диметил-5-метокси-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4е). Выход 0.36 г (60%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 103–104 °C (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3146 (NH), 1717 (С=О). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.41 (3H, т, *J* = 6.8, CH₂C<u>H₃</u>); 2.65 (3H, с, 3-CH₃); 2.66 (3H, с, 1-CH₃); 3.94 (3H, с, OCH₃); 4.48–4.54 (2H, м, C<u>H</u>₂CH₃); 6.57 (1H, д, *J* = 7.8, H-6); 6.97 (1H, д, *J* = 7.8, H-8); 7.36 (1H, т, *J* = 7.8, H-7); 9.28 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.2; 19.9; 21.6; 55.5; 61.0; 100.7; 104.2; 110.6; 120.8; 124.0; 129.7; 132.2; 141.0; 142.4; 142.8; 156.5; 170.0. Найдено, %: C 68.37; H 6.06; N 9.35. C₁₇H₁₈N₂O₃. Вычислено, %: C 68.44; H 6.08; N 9.39.

Этил-1,3-диметил-7-хлор-9*Н*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4f). Выход 0.44 г (72%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 186–187°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3156 (NH), 1724 (C=O). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (J, Γ ц): 1.48 (3H, т, J = 7.1, CH₂CH₃); 2.77 (3H, c, 3-CH₃); 2.83 (3H, c, 1-CH₃); 4.59 (2H, к, J = 7.2, CH₂CH₃); 7.15 (1H, д. д, J = 8.8, J = 1.4, H-6); 7.46 (1H, c, H-8); 7.99 (1H, д, J = 8.8, H-5); 9.49 (1H, уш. c, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.2; 19.8; 22.0; 61.8; 111.7; 118.9; 119.0; 121.2; 124.8; 126.3; 133.2; 134.9; 141.8; 142.3; 144.8; 168.5. Найдено, %: C 63.53; H 5.00; N 9.23. С₁₆H₁₅ClN₂O₂. Вычислено, %: C 63.48; H 4.99; N 9.25.

Этил-1,3-диметил-7-фтор-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4g). Выход 0.51 г (89%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 146–147°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3145 (NH), 1714 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (СDСl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.48 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H</u>₃); 2.71 (3H, с, 3-CH₃); 2.73 (3H, с, 1-CH₃); 4.59 (2H, к, *J* = 7.2, C<u>H</u>₂CH₃); 6.93 (1H, т. д, *J* = 9.1, *J* = 2.2, H-6); 7.04 (1H, д. д, *J* = 9.2, *J* = 2.3, H-8); 8.05 (1H, д. д, *J* = 8.8, *J* = 5.5, H-5); 9.01 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 14.3; 20.2; 22.6; 61.6; 97.8 (д, *J* = 26.9); 109.0 (д, *J* = 24.3); 118.0 (д, *J* = 144.8); 125.3 (д, *J* = 10.4); 126.1; 133.4 (д, *J* = 1.7); 141.7; 141.8; 142.4; 145.5; 163.4 (д, *J* = 246.2); 169.1. Найдено, %: C 67.18; H 5.31; N 9.73. C₁₆H₁₅FN₂O₂. Вычислено, %: C 67.12; H 5.28; N 9.78.

Этил-1,3-диметил-6,7-диметокси-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4h). Выход 0.41 г (63%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 128–129°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3158 (NH), 1725 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.48 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H</u>₃); 2.71 (3H, с, 3-CH₃); 2.73 (3H, с, 1-CH₃); 3.89 (3H, с, 7-OCH₃); 3.93 (3H, с, 6-OCH₃); 4.56 (2H, к, *J* = 6.9, C<u>H</u>₂CH₃); 6.85 (1H, с, H-8); 7.56 (1H, с, H-5); 8.63 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.3; 20.1; 22.7; 56.0; 56.4; 61.4; 94.0; 105.5; 112.8; 117.9; 126.7; 133.0; 136.7; 141.9; 144.9; 145.0; 152.0; 169.3. Найдено, %: С 65.91; H 6.16; N 8.50. C₁₈H₂₀N₂O₄. Вычислено, %: C 65.84; H 6.14; N 8.53.

Этил-1,3-диметил-7,8-диметокси-9*H*-пиридо[3,4-*b*]индол-4-карбоксилат (4h'). Выход 0.20 г (31%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 174–175°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3144 (NH), 1725 (С=О). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.44 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H₃</u>); 2.70 (3H, с, 3-CH₃); 2.74 (3H, с, 1-CH₃); 3.94 (3H, с, 8-OCH₃); 3.97 (3H, с, 7-OCH₃); 4.55 (2H, к, *J* = 7.2, C<u>H₂</u>CH₃); 6.87 (1H, д, *J* = 9.0, H-6); 7.77 (1H, д, *J* = 9.0, H-5); 9.16 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.2; 20.0; 22.4; 56.5; 60.8; 61.4; 107.0; 116.3; 118.3; 119.3; 126.9; 133.3; 133.4; 136.2; 142.3; 145.0; 151.7; 169.0. Найдено, %: С 65.90; H 6.16; N 8.50. C₁₈H₂₀N₂O₄. Вычислено, %: С 65.84; H 6.14; N 8.53.

1,3-Диметил-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8а)**. Выход 0.34 г (77%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 241–242°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3285 (NH), 2227 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.68 (3H, с, 3-CH₃); 2.75 (3H, с, 1-CH₃); 7.28– 7.33 (1H, м, H-7); 7.59–7.62 (2H, м, H-6,8); 8.25 (1H, д, *J* = 8.0, H-5); 11.98 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.8; 22.4; 95.7; 112.7; 117.7; 118.8; 120.3; 121.3; 126.7; 129.5; 132.1; 141.2; 146.2; 150.2. Найдено, %: С 76.05; Н 4.97; N 18.91. С₁₄H₁₁N₃. Вычислено, %: С 76.00; Н 5.01; N 18.99.

1,3,7-Триметил-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8b)**. Выход 0.38 г (80%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 250–251°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3298 (NH), 2228 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.49 (3H, с, 7-CH₃); 2.66 (3H, с, 3-CH₃); 2.73 (3H, с, 1-CH₃); 6.90 (1H, д, *J* = 8.4, H-6); 6.99 (1H, с, H-8); 8.09 (1H, д, *J* = 8.4, H-5); 11.75 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.7; 21.9; 22.3; 95.1; 112.0; 116.5; 117.6; 120.8; 121.8; 126.8; 132.0; 139.4; 141.7; 145.5; 149.8. Найдено, %: С 76.62; H 5.61; N 17.81. С₁₅Н₁₃N₃. Вычислено, %: С 76.57; H 5.57; N 17.86.

1,3-Диметил-7-метокси-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8с)**. Выход 0.37 г (73%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 263–264°С (РhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3302 (NH), 2226 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.67 (3H, с, 3-CH₃); 2.73 (3H, с, 1-CH₃); 3.88 (3H, с, ОСН₃); 6.90 (1H, д, *J* = 8.4, H-6); 6.99 (1H, с, H-8); 8.09 (1H, д, *J* = 8.4, H-5); 11.80 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.5; 22.3; 55.4; 94.6; 110.5; 112.5; 117.7; 122.1; 122.8; 127.3; 132.1; 143.1; 144.8; 149.9; 161.1. Найдено, %: С 71.63; H 5.24; N 16.76. С₁₅Н₁₃N₃O. Вычислено, %: С 71.70; H 5.21; N 16.72.

1,3-Диметил-7-фенил-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8d)**. Выход 0.51 г (86%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 292–293°С (РhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3281 (NH), 2232 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.71 (3H, с, 3-CH₃); 2.79 (3H, с, 1-CH₃); 7.42 (1H, т, *J* = 7.3, H Ar); 7.52 (2H, т, *J* = 7.5, H Ar); 7.60 (1H, д. д, *J* = 8.4, *J* = 1.5, H-6); 7.74–7.78 (3H, м, H Ar, H-8); 8.31 (1H, д, *J* = 8.4, H-5); 12.13 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.8; 22.4; 95.4; 110.1; 117.6; 118.0; 119.6; 121.6; 126.5; 127.2 (2C); 127.8; 129.0 (2C); 132.6; 140.3; 141.5; 141.8; 146.0; 150.1. Найдено, %: С 80.70; H 5.06; N 14.07. C₂₀H₁₅N₃. Вычислено, %: С 80.78; H 5.08; N 14.13.

1,3-Диметил-5-метокси-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8е)**. Выход 0.30 г (60%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 275–276°С (ЕtOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 3282 (NH), 2223 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.72 (3H, с, 3-CH₃); 2.74 (3H, с, 1-CH₃); 3.94 (3H, с, ОСН₃); 6.70 (1H, д, *J* = 8.0, H-6); 7.13 (1H, д, *J* = 8.0, H-8); 7.50 (1H, т, *J* = 8.0, H-7); 11.90 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.6; 23.3; 54.2; 97.4; 100.4; 104.5; 109.2; 118.3; 125.6; 130.7; 131.7; 142.5; 145.1; 151.4; 156.3. Найдено, %: С 71.64; H 5.23; N 16.76. С₁₅Н₁₃N₃O. Вычислено, %: С 71.70; H 5.21; N 16.72.

1,3-Диметил-7-хлор-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8f). Выход 0.36 г (70%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 268–269°С (PhMe). ИК спектр, v, см⁻¹: 3280 (NH), 2225 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-***d***₆), \delta, м. д. (***J***, Гц): 2.68 (3H, с, 3-CH₃); 2.74 (3H, с, 1-CH₃); 7.28 (1H, д,** *J* **= 6.5, H-6); 7.56 (1H, с, H-8); 8.14 (1H, д,** *J* **= 7.6, H-5); 12.00 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-***d***₆), \delta, м. д.: 20.6; 22.2; 95.3; 111.9; 117.1; 117.4; 120.4; 122.4; 126.0; 132.2; 133.6; 141.4; 146.2; 150.3.** Найдено, %: С 65.83; Н 3.97; N 16.48. С₁₄H₁₀ClN₃. Вычислено, %: С 65.76; Н 3.94; N 16.43.

1,3-Диметил-7-фтор-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8g). Выход 0.36 г (75%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 285–286°С (МеОН). ИК спектр, v, см⁻¹: 3297 (NH), 2221 (СN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-***d***₆), δ, м. д. (***J***, Гц): 2.72 (3H, с, 3-CH₃); 2.77 (3H, с, 1-CH₃); 7.08– 7.12 (1H, м, H-6); 7.33 (1H, с, H-8); 8.32 (1H, д. д.** *J* **= 8.3,** *J* **= 5.6, H-5); 11.86 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-***d***₆), δ, м. д. (***J***, Гц): 20.3; 20.0; 95.1; 98.2 (д,** *J* **= 26.0); 108.6 (д,** *J* **= 25.1); 115.5; 117.0; 122.7 (д,** *J* **= 11.3); 126.4; 132.5; 141.8 (д,** *J* **= 13.9); 145.5; 150.2; 162.8 (д,** *J* **= 244.5). Найдено, %: С 70.35; H 4.24; N 17.51. С₁₄H₁₀FN₃. Вычислено, %: С 70.28; H 4.21; N 17.56.**

1,3-Диметил-6,7-диметокси-9*Н***-пиридо[3,4-***b***]индол-4-карбонитрил (8h)**. Выход 0.12 г (21%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 275–276°С (*i*-PrOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 3308 (NH), 2219 (CN). Спектр ЯМР ¹H (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.68 (3H, с, 3-CH₃); 2.72 (3H, с, 1-CH₃); 3.84 (3H, с, 7-OCH₃); 3.92 (3H, с, 6-OCH₃); 7.03 (1H, с, H-8); 7.64 (1H, с, H-5); 11.53 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.2; 22.1; 55.6; 55.9; 94.1; 94.7; 102.5; 110.6; 117.6; 126.9; 131.7; 137.1; 144.5; 144.7; 149.4; 152.4. Найдено, %: С 68.38; H 5.34; N 14.88. С₁₆H₁₅N₃O₂. Вычислено, %: С 68.31; H 5.37; N 14.94.

1,3-Диметил-7,8-диметокси-9*Н*-пиридо[**3,4-***b*]индол-**4-карбонитрил** (**8h'**). Выход 0.40 г (71%, метод II), бесцветные кристаллы, т. пл. 230–231°С (*i*-PrOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 3294 (NH), 2224 (CN). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д. (*J*, Гц): 2.70 (3H, с, 3-CH₃); 2.81 (3H, с, 1-CH₃); 3.94 (3H, с, 8-OCH₃); 3.95 (3H, с, 7-OCH₃); 7.15 (1H, д, *J* = 8.8, H-6); 8.00 (1H, д, *J* = 8.8, H-5); 11.70 (1H, уш. с, NH). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.8; 22.2; 56.6; 60.5; 94.9; 108.3; 114.8; 116.7; 117.5; 127.8; 132.7; 133.9; 136.3; 145.6; 150.0; 152.4. Найдено, %: С 68.38; H 5.35; N 14.89. С₁₆H₁₅N₃O₂. Вычислено, %: С 68.31; H 5.37; N 14.94.

Синтез 4-арил-2,6-диметил-5-нитроникотиновых кислот 9а,b (общая методика). К раствору 4 ммоль пиридина 1а,b в 10 мл ЕtOH при перемешивании добавляют раствор 20 ммоль NaOH в 2 мл H_2O . Реакционную смесь кипятят в течение 2 ч, затем охлаждают, добавляют H_2O и подкисляют HCl до pH 3. Выпавший осадок отфильтровывают и перекристаллизовывают из EtOH.

2,6-Диметил-5-нитро-4-фенилникотиновая кислота (9а). Выход 0.89 г (82%), бесцветные кристаллы, т. пл. 217–218°С (ЕtOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 1729 (С=О), 1542, 1373 (NO₂). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 2.51 (3H, с, 2-CH₃); 2.57 (3H, с, 6-CH₃); 7.24–7.26 (2H, м, H Ar); 7.45–7.46 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.2; 22.6; 127.8 (2C); 128.6 (2C); 129.1; 129.5; 131.9; 139.0; 144.9; 148.7; 155.5; 167.2. Найдено, %: С 61.80; H 4.46; N 10.27. С₁₄H₁₂N₂O₄. Вычислено, %: С 61.76; H 4.44; N 10.29.

2,6-Диметил-4-(4-метоксифенил)-5-нитроникотиновая кислота (9b). Выход 1.04 г (86%), бесцветные кристаллы, т. пл. 254–255°С (ЕtOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 1725 (С=О), 1537, 1365 (NO₂). Спектр ЯМР ¹Н (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 2.49 (3H, с, 2-СН₃); 2.55 (3H, с, 6-СН₃); 3.78 (3H, с, OCH₃); 7.00–7.03 (2H, м, H Ar); 7.17–7.20 (2H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (ДМСО-*d*₆), δ, м. д.: 20.1; 22.6; 55.2; 114.2 (2C); 123.8; 129.3 (2C); 129.5; 138.7; 145.2; 148.5; 155.3; 160.1; 167.4. Найдено, %: С 59.54; H 4.65; N 9.25. С₁₅Н₁₄N₂O₅. Вычислено, %: С 59.60; H 4.67; N 9.27.

Синтез 2,6-диметил-3-нитро-4-фенилпиридинов 10а,b (общая методика). При температуре 260°С 5 ммоль производного 5-нитроникотиновой кислоты 9а,b нагревают до прекращения выделения пузырьков СО₂. Затем охлаждают до комнатной температуры и очищают колоночной хроматографией на силикагеле, элюент PhMe. Перекристаллизовывают из *н*-гептана.

2,6-Диметил-3-нитро-4-фенилпиридин (10а). Выход 0.59 г (52%), бесцветные кристаллы, т. пл. 40–41°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 1522, 1362 (NO₂). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ, м. д.: 2.58 (3H, с, 2-CH₃); 2.60 (3H, с, 6-CH₃); 7.07 (1H, с, H-5); 7.32–7.35 (2H, м, H Ar); 7.41–7.44 (3H, м, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ, м. д.: 20.6; 24.4; 122.3; 127.5 (2C); 129.0 (2C); 129.5; 134.5; 142.4; 145.1; 149.7; 159.8. Найдено, %: С 68.47; H 5.33; N 12.30. С₁₃H₁₂N₂O₂. Вычислено, %: С 68.41; H 5.30; N 12.27.

2,6-Диметил-4-(4-метоксифенил)-3-нитропиридин (10b). Выход 1.04 г (81%), бесцветные кристаллы, т. пл. 76–77°С (*н*-гептан). ИК спектр, v, см⁻¹: 1527, 1365 (NO₂). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 2.56 (3H, с, 2-CH₃); 2.59 (3H, с, 6-CH₃); 3.82 (3H, с, OCH₃); 6.94 (2H, д, *J* = 8.0, H Ar); 7.05 (1H, с, H-5); 7.28 (2H, д, *J* = 8.0, H Ar). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 20.6; 24.4; 55.3; 114.6 (2C); 122.2; 126.6 (2C); 128.9; 142.0; 145.2; 149.6; 159.6; 160.7. Найдено, %: С 65.13; H 5.50; N 10.88. С₁₄H₁₄N₂O₃. Вычислено, %: С 65.11; H 5.46; N 10.85.

Синтез пиридо[3,4-с]циннолинов 14а,b (общая методика). Раствор 2 ммоль аминопиридина 2i или 6i в 10 мл AcOH и 4 мл H₂O охлаждают до 0°C и по каплям добавляют 7 мл охлажденного водного раствора 48% HBF₄. Реакционную смесь перемешивают в течение 30 мин, затем по каплям добавляют охлажденный раствор 2.3 ммоль NaNO₂ в 2 мл H₂O и перемешивают в течение 30 мин. Реакционную смесь разбавляют H₂O и нейтрализуют 10% NaOH до pH 7. Выпавшие кристаллы отфильтровывают и промывают охлажденной H₂O.

Этил-2,4-диметил-7,8,9-триметоксипиридо[3,4-*c*]циннолин-1-карбоксилат (14а). Выход 0.62 г (84%), светло-желтые кристаллы, т. пл. 83–84°С (*i*-PrOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 1719 (C=O), 1537 (N=N). Спектр ЯМР ¹H (CDCl₃), δ , м. д. (*J*, Гц): 1.43 (3H, т, *J* = 7.1, CH₂C<u>H₃</u>); 2.74 (3H, с, 2-CH₃); 3.36 (3H, с, 4-CH₃); 4.01 (3H, с, 8-OCH₃); 4.11 (3H, с, 9-OCH₃); 4.33 (3H, с, 7-OCH₃); 4.56 (2H, к, *J* = 7.1, C<u>H</u>₂CH₃); 7.39 (1H, с, H-10). Спектр ЯМР ¹³С (CDCl₃), δ , м. д.: 14.1; 21.4; 22.8; 56.2; 61.6; 62.3; 63.7; 98.6; 115.7; 120.2; 122.2; 136.9; 139.3; 144.9; 150.4; 153.3; 157.1; 164.0; 170.2. Найдено, %: C 61.39; H 5.74; N 11.34. C₁₉H₂₁N₃O₅. Вычислено, %: C 61.45; H 5.70; N 11.31.

2,4-Диметил-7,8,9-триметоксипиридо[3,4-с]циннолин-1-карбонитрил (14b). Выход 0.42 г (64%), светложелтые кристаллы, т. пл. 184–185°С (*i*-PrOH). ИК спектр, v, см⁻¹: 2214 (CN), 1533 (N=N). Спектр ЯМР ¹Н (CDCl₃), δ, м. д.: 2.99 (3H, с, 2-СН₃); 3.36 (3H, с, 4-СН₃); 4.12 (3H, с, 8-ОСН₃); 4.15 (3H, с, 9-ОСН₃); 4.33 (3H, с, 7-ОСН₃); 8.73 (1H, с, H-10). Спектр ЯМР ¹³С (СDСl₃), δ, м. д.: 22.1; 24.8; 56.8; 61.6; 63.7; 98.1; 98.2; 115.3; 118.8; 124.9; 136.2; 139.3; 145.6; 150.1; 157.8; 163.6; 167.5. Найдено, %: С 63.01; Н 5.00; N 17.31. С₁₇Н₁₆N₄O₃. Вычислено, %: С 62.95; H 4.97; N 17.27.

Исследование гипогликемической активности соединений 4с, в и 8е, h. Соединения 4с, в и 8е, h вводят орально в дозе 10 мг/кг мышам линии CD-1 (по 5 животных в группе) за 30 мин до пероральной нагрузки глюкозой (2.5 г/кг). Животные получены из вивария ФИЦ Института цитологии и генетики СО РАН, где их содержат в стандартных условиях вивария при свободном доступе к воде и корму. Все исследовательские работы с лабораторными животными выполнены в соответствии с общепринятыми этическими нормами обращения с животными, которые отвечают "Европейской конвенции о защите позвоночных животных, используемых для экспериментов или в иных научных целях".²⁰

Глюкозу в крови измеряют на разрезе хвоста с помощью глюкометра OneTouch Select (LifeScan Inc., США) перед введением исследуемых соединений (0 мин) через 30, 60, 90 и 120 мин после введения глюкозы. В качестве положительного контроля используют вилда-глиптин – ингибитор дипептидилпептидазы-4. Статистический анализ проведен с использованием U-критерия Манна–Уитни.^{8,9,20}

Файл сопроводительных материалов, содержащий спектры поглощения и флуоресценции соединений 4, 8 а-h', физико-химические характеристики исходных соединений, а также спектры ЯМР синтезированных соединений, доступен на сайте журнала http://hgs.osi.lv.

Исследование выполнено при финансовой поддержке РФФИ в рамках научного проекта № 19-33-90229.

Список литературы

- (a) Cao, R.; Peng, W.; Wang, Z.; Xu, A. *Curr. Med. Chem.* 2007, 14, 479. (b) Homer, J. A.; Sperry, J. J. Nat. Prod. 2017, 80, 2178. (c) Jarhad, D. B.; Mashelkar, K. K.; Kim, H.-R.; Noh, M.; Jeong, L. S. J. Med. Chem. 2018, 61, 9791.
- (a) Sanders, M. P. A.; McGuire, R.; Roumen, L.; De Esch, I. J. P.; De Vlieg, J.; Klomp, J. P. G.; De Graaf, C. Med. Chem. Commun. 2012, 3, 28. (b) Camerman, A.; Mastropaolo, D.; Hempel, A.; Camerman, N. Acta Crystallogr., Sect. C: Cryst. Struct. Commun. 2005, C61, o265. (c) Cooper, S. J. Eur. J. Pharmacol. 1986, 120, 257. (d) File, S. E.; Baldwin, H. A. Brain Res. Bull. 1987, 19, 293. (e) Yin, W.; Majumder, S.; Clayton, T.; Petrou, S.; VanLinn, M. L.; Namjoshi, O. A.; Ma, C.; Cromer, B. A.; Roth, B. L., Platt, D. M.; Cook, J. M. Bioorg. Med. Chem. 2010, 18, 7548. (f) Diaz-Arauzo, H.; Evoniuk, G. E.; Skolnick, P.; Cook, J. M. J. Med. Chem. 1991, 34, 1754.
- (a) Devi, N.; Kumar, S.; Pandey, S. K.; Singh, V. Asian J. Org. Chem. 2018, 7, 6. (b) Cox, E. D.; Diaz-Arauzo, H.; Huang, Q.; Reddy, M. S.; Ma, C.; Harris, B.; VcKernan, R.; Skolnick, P.; Cook, J. M. J. Med. Chem. 1998, 41, 2537. (c) Sahoo, C. R.; Paidesetty, S. K.; Padhy, R. N. Eur. J. Med. Chem. 2019, 162, 752. (d) Penta, A.; Franzblau, S.; Wan, B., Murugesan, S. Eur.

J. Med. Chem. **2015**, *105*, 238. (e) Cao, R.; Chen, H.; Peng, W.; Ma, Y.; Hou, X.; Guan, H.; Liu, X.; Xu, A. *Eur. J. Med. Chem.* **2005**, *40*, 991. (f) Ling, Y.; Feng, J.; Luo, L.; Guo, J.; Peng, Y.; Wang, T.; Ge, X.; Xu, Q.; Wang, X.; Dai, H.; Zhang, Y. *ChemMedChem* **2017**, *12*, 1.

- (a) Uredi, D.; Motati, D. R.; Watkins, E. B. Org. Lett. 2018, 20, 6336. (b) Ding, S.; Shi, Z.; Jiao, N. Org. Lett. 2010, 12, 1540. (c) Dhiman, D.; Mishra, U. K.; Ramasastry, S. S. V. Angew. Chem., Int. Ed. 2016, 55, 7737. (d) Takasu, K.; Shimogama, T.; Saiin, C.; Kim, H.-S.; Wataya, Y.; Ihara, M. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2004, 14, 1689.
- Shuvalov, V. Yu.; Rupp, A. S.; Fisyuk, A. S.; Kuratova, A. K.; Nefedov, A. A.; Sagitullina, G. P. *ChemistrySelect* 2019, *4*, 1696.
- Shuvalov, V. Yu.; Rupp, A. S.; Kuratova, A. K.; Fisyuk, A. S.; Nefedov, A. A.; Sagitullina, G. P. Synlett 2019, 919.
- Shuvalov, V. Yu.; Elisheva, V. A.; Belousova, A. S.; Arshinov, E. V.; Glyzdinskaya, L. V.; Vorontsova, M. A.; Chernenko, S. A.; Fisyuk, A. S.; Sagitullina, G. P. Chem. Heterocycl. Compd. 2020, 56, 73. [Химия гетероцикл. соединений 2020, 56, 73.]
- (a) Cooper, E. J.; Hudson, A. L.; Parker, C. A.; Morgan, N. G. *Eur. J. Pharmacol.* 2003, *482*, 189. (b) Bahekar, R. H.; Jain, M. R.; Jadav, P. A.; Goel, A.; Patel, D. N.; Prajapati, V. M.; Gupta, A. A.; Modi, H.; Patel, P. R. *Bioorg. Med. Chem.* 2007, *15*, 5950.
 (c) Morgan, N. G.; Cooper, E. J.; Squires, P. E.; Hills, C. E.; Parker, C. A.; Hudson, A. L. *Ann. N. Y. Acad. Sci.* 2003, *1009*, 167.
 (d) Morgan, N. G.; Chan, S. L. *Curr. Pharm. Des.* 2001, *7*, 1413.
- 9. PASS Online. http://www.way2drug.com/passonline.
- (a) Chen, J.; Peng, F.; Zhang, Y.; Li, B.; She, J.; Jie, X.; Zou, Z.; Chen, M.; Chen, L. *Eur. J. Med. Chem.* 2017, *140*, 104.
 (b) Gu, H.; Li, N.; Dai, J.; Xi, Y.; Wang S.; Wang, J. *Int. J. Mol. Sci.* 2018, *19*, 3179.
 (c) Tadokoro, Y.; Nishikawa, T.; Ichimori, T.; Matsunaga, S.; Fujita, M. J.; Sakai, R. *ACS Omega* 2017, *2*, 1074.
 (d) Guan, H.; Liu, X.; Peng, W.; Cao, R.; Ma, Y.; Chen, H.; Xu, A. *Biochem. Biophys. Res. Commun.* 2006, *342*, 894.
- (a) Balon, M.; Hidalgo, J.; Guardado, P.; Munoz, M. A.; Carmona, C. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 1993, 99.
 (b) Perez, M. A. M.; Guzman, M. C. C.; Toledo, J. H.; Almeida, M. B. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 1986, 1573.
 (c) Wolfbeis, O. S.; Fürlinger, E. Z. Phys. Chem. 1982, 129, 171. (d) Sanchez-Coronilla, A.; Balon, M.; Munoz, M. A.; Carmona, C. Chem. Phys. 2008, 344, 72. (e) Tarzi, O. I.; Erra-Balsells, R. J. Photochem. Photobiol., B 2006, 82, 79.
- (a) Kumar, A.; Singh, S.; Mudahar, G. S.; Thind, K. S. *Radiat. Phys. Chem.* **2006**, *75*, 737. (b) Williams, A. T. R.; Winfield, S. A.; Miller, J. N. *Analyst* **1983**, *108*, 1067.
- (a) Allen, M. W. Measurement of Fluorescence Quantum Yields; Thermo Fisher Scientific: Madison. Technical note: 52019. (b) Brouwer, A. M. Pure Appl. Chem. 2011, 83, 2213.
- 14. Davood, A.; Nematollahi, A.; Iman, M.; Shafiee, A. Arch. Pharm. Res. 2009, 32, 481.
- (a) Fel'gendler, A. V.; Aboskalova, N. I.; Berestovitskaya, V. M. *Russ. J. Gen. Chem.* 2000, *70*, 1087. [*Журн. общ. химии* 2000, *70*, 1158.] (b) Dornow, A.; Sassenberg, W. *Liebigs Ann. Chem.* 1957, *602*, 14.
- Sagitullina, G. P.; Glizdinskaya, L. V.; Sagitullin, R. S. Chem. Heterocycl. Compd. 2005, 41, 739. [Химия гетероцикл. соединений 2005, 858.]
- 17. Hurd, C. D.; Nilson, M. E. J. Org. Chem. 1955, 20, 927.
- 18. Karimi, B.; Seradj, H.; Ebrahimian, G.-R. Synlett 1999, 1456.
- Sathiyaraj, E.; Selvaganapathi, P.; Thirumaran, S.; Ciattini, S. J. Mol. Struct. 2016, 1119, 385.
- 20. European Convention for the Protection of Vertebrate Animals Used for Experimental and other Scientific Purposes (ETS 123); Strasbourg, 1986.