





# **Микроволновый синтез производных пиразоло[3,4-***b***] пиридинов (микрообзор)**

Людмила В. Дядюченко<sup>1</sup>\*, Ирина Γ. Дмитриева<sup>2</sup>

Поступило 4.07.2020 Принято 29.07.2020



В микрообзоре обобщены литературные данные по синтезу производных пиразоло[3,4-b]пиридинов в условиях микроволновой активации, опубликованные с 2015 г., в том числе многокомпонентные реакции и синтез пиразоло[3,4-b]пиридинов, являющихся фрагментом полициклических структур.

#### Ввеление

Пиразоло[3,4-*b*]пиридины многие десятилетия являются объектом повышенного внимания исследователей, что вызвано их огромным биологическим потенциалом в совокупности с широкими синтетическими возможностями. Им посвящены многочисленные обзоры, анализирующие различные стратегии построения гетероциклической системы и новые подходы к методам синтеза. Большим преимуществом пиразолопиридинов является широкий спектр фармакологиче-

ской активности, <sup>1,2</sup> сообщается также о пестицидных свойствах. <sup>3</sup> В то же время в упомянутых обзорах синтез пиразоло[3,4-*b*] пиридинов с привлечением микроволнового излучения представлен лишь единичными публикациями. Реакции при микроволновом облучении, в сравнении с традиционными, характеризуются более мягкими условиями, высокой скоростью, чистотой получаемых продуктов, поэтому приобретают все большую популярность.

## Двухкомпонентный синтез пиразоло[3,4-*b*] пиридинов замещенные 5-аминопиразолы являются классиче-

замещенные 5-аминопиразолы являются классическими синтонами в построении пиразолопиридиновой системы. Синтезы с их использованием широко представлены как в традиционных, так и в микроволновых реакциях получения пиразоло[3,4-*b*]пиридинов. 5-Аминопиразолы 1 в условиях микроволнового облучения

взаимодействуют с диэтилэтоксиметилиденмалонатом  $\mathbf{2}$  с образованием производных  $\mathbf{3}$ , которые при нагревании с POCl<sub>3</sub> с высокими выходами конденсируются в пиразолопиридины  $\mathbf{4}$ .

В реакции 5-аминопиразолов 1 с 3-формилхромонами 5 без растворителя с использованием многоразового зеленого катализатора (КНSO<sub>4</sub>) при микроволновом облучении получена серия пиразоло[3,4-*b*] пиридинов 6.5

1 + 
$$R^2$$
  $\frac{1}{1}$   $\frac{1}$ 



Людмила Всеволодовна Дядюченко защитила кандидатскую диссертацию в 1989 г. В настоящее время заведующая лабораторией регуляторов роста растений Всероссийского научно-исследовательского института биологической защиты растений. Круг научных интересов: химия азотсодержащих гетероциклов, синтез биологически активных веществ.



Ирина Геннадиевна Дмитриева защитила кандидатскую диссертацию в 2007 г. В настоящее время является доцентом кафедры химии Кубанского государственного аграрного университета им. И. Т. Трубилина. Область научных интересов: химия азот- и серосодержащих гетероциклов, синтез биологически активных веществ.

Всероссийский научно-исследовательский институт биологической защиты растений, Краснодар-39, Краснодар 350039, Россия; e-mail: ludm.dyadiuchenko@yandex.ru

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Кубанский государственный аграрный университет им. И. Т. Трубилина, ул. Калинина, 13, Краснодар 350044, Россия

#### Двухкомпонентный синтез пиразоло[3,4-b] пиридинов (окончание)

Разработан региоселективный синтез полизамещенных пиразоло[3,4-b] пиридинов **8** с помощью микроволновой реакции между 5-аминопиразолами **1** и 3-(3-оксо-2-бензофуран-1(3H)-илиден)пентан-2,4-дионом (7) в качестве 1,3-биэлектрофильного реагента.

R = Me, t-Bu, Ph, 4-ClC $_6$ H $_4$ , 4-FC $_6$ H $_4$  10 examples R $^1$  = Ph, 4-ClC $_6$ H $_4$ , 4-BrC $_6$ H $_4$ , 4-O $_2$ NC $_6$ H $_4$ , 2-HO $_2$ CC $_6$ H $_4$ 

С помощью микроволновой аза-реакции Дильса— Альдера между пиразолилформимидамидами  $\bf 9$  и  $\beta$ -нитростиролами  $\bf 10$  в PhMe был получен ряд пиразоло[3,4-b]-пиридинов  $\bf 11$ .

 $R = H, CI, Br, Me, OMe; R^1 = Me, t-Bu$  10 examples 12 с фенилгидразином при микроволновом облучении, независимо от характера и положения заместителей, при температуре ниже 140 °C образуются продукты

замещения **13**, в то время как при 140 °C – исключительно продукты **14**.

O H OMe 
$$\frac{H_2N^{-N}Ph}{MeOH}$$
  $\frac{H_2N^{-N}Ph}{MeOH}$   $\frac{H_2N^{-N}Ph}{MeOH}$   $\frac{H_2N^{-N}Ph}{MeOH}$   $\frac{H_2N^{-N}Ph}{N}$   $\frac{H_$ 

Широк с сотр. использовали 3-(трифторметил)-1H-пиразоло[3,4-b]пиридин (15) в качестве строительного блока для синтеза 3-замещенных 1H-пиразоло[3,4-b]пиридинов 16.9 Трифторметильное производное 15 в условиях микроволновой активации может вступать в реакцию в водном растворе NaOH и с другими нуклеофилами (морфолином, 1,2-диаминобензолом, 2-аминопиридин-3-олом, N,N-диметил-N-фенилкарботиоамидом).

#### Многокомпонентный синтез пиразоло[3,4-b] пиридинов

Многокомпонентные реакции возникли как эффективные методы сборки сложных циклических структур. Конденсацию 5-аминопиразола 17, кетонитрила 18 и альдегидов 19 для получения пиразоло[3,4-*b*]-пиридинов 20 успешно осуществили в среде хлорида холина (ChCl)/глицерина в микроволновой печи. В качестве катализатора использовали наночастицы сульфокислоты, закрепленной оксидом графена (G).

Микроволновой домино-реакцией 5-аминопиразола 1, альдегидов 19 и производного кумарина 21 в глицерине с использованием в качестве катализатора ниобиевой кислоты, модифированной фосфорной кислотой, синтезированы продукты 22. Неожиданно такие же продукты получены конденсацией кумарина 21 с 5-аминопиразолом 1 в EtOH при 120 °C, где EtOH участвовал в качестве реагента.

Поло и сотр. изучили трехкомпонентную реакцию 5-амино-3-метил-1-фенил-1H-пиразола (1), формальдегида (в виде параформальдегида) и  $\beta$ -дикетонов **23** при микроволновом облучении в водной среде в присутствии катализатора InCl<sub>3</sub>, что позволило получить серию продуктов **24** с высокими выходами (67–95%). <sup>13</sup>

$$\begin{split} R &= Ph, \, 2\text{-MeOC}_6H_4, \, 3\text{-MeOC}_6H_4, \, 4\text{-MeOC}_6H_4, \\ &3\text{-CIC}_6H_4, \, 4\text{-CIC}_6H_4, \, 3\text{-BrC}_6H_4, \, 4\text{-BrC}_6H_4, \, 2\text{-O}_2\text{NC}_6H_4, \\ &3\text{-O}_2\text{NC}_6H_4, \, 4\text{-O}_2\text{NC}_6H_4 \end{split}$$

Me H H H 
$$\frac{1}{1000}$$
  $\frac{1000}{1000}$   $\frac{1}{1000}$   $\frac{1}{10000}$   $\frac{1}{1000}$   $\frac{1}{10000}$   $\frac{1}{1000}$   $\frac{1}{1000}$   $\frac{1}{10000}$   $\frac{1}{1000}$   $\frac{1}{10000}$   $\frac{1}{10000}$ 

 $R^{1}$ ,  $R^{2}$  = Me, (CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> (n = 2,3), NHC(O)NH, NHC(S)NH, OCMe<sub>2</sub>O

#### Синтез пиразоло[3,4-b]пиридинов, включенных в состав полициклических молекул

В многокомпонентных реакциях успешно используются циклические кетоны **25**. Эффективный микроволновый синтез производных пиразоло[3,4-*b*]пиридинов **26**, содержащих в молекуле фрагмент фармакофора хинолина описан колумбийскими исследователями. <sup>14</sup>

Аналогичные продукты получены конденсацией изатина **27**, 5-аминопиразола **1** и CH-активных соединений в зеленом растворителе, состоящем из ChCl и молочной кислоты. <sup>15</sup> Доступные изатины **27** использовались также в домино-стратегии построения спиро[индолин-3,4'-пиразоло[3,4-b]пиридинов] **28**. <sup>16</sup>

1 + 0 27 0 AcOH, MW 80°C, 20 min 68-82% 
$$R^1$$
 HN Ar  $R^2$   $R = H$ , Me;  $R^1 = Me$ , Ph;  $R^2 = H$ , F, CI, Me

Высокоселективный способ микроволнового синтеза продуктов **29**, катализируемый кремнеземной серной кислотой (SSA), разработали Ванг и сотр. <sup>17</sup>

Работа выполнена согласно Государственному заданию № 075-00376-19-00 Министерства науки и высшего образования  $P\Phi$  в рамках научно-исследовательской работы по теме № 0686-2019-0013.

### Список литературы

- (a) Gouda, M. A.; Berghot, M. A.; El Ghani, G. E. A.; Khalil, A.-G. M. Lett. Org. Chem. 2020, 17, 2. (b) Panchal, V.; Variya, H. H.; Patel, G. R. Int. J. Appl. Eng. Res. 2019, 14, 43. (c) Aggarwal, R.; Kumar, S. Beilstein J. Org. Chem. 2018, 14, 203. (d) Shaabani, A.; Nazeri, M. T.; Afshari, R. Mol. Diversity 2019, 23, 751. (e) Driowya, M.; Saber, A.; Marzag, H.; Demange, L.; Benhida, R.; Bougrin, K. Molecules 2016, 21, 492.
- Yakovenko, G. G.; Lukianov, O. A.; Yagodkina-Yakovenko, M. S.; Bol'but, A. V.; Vovk, M. V. Chem. Heterocycl. Compd. 2020, 56, 347. [Химия гетероцикл. соединений 2020, 56, 347.]
- 3. (а) Дядюченко, Л. В.; Тараненко, В. В.; Дмитриева, И. Г. РФ Патент 2690884; *Бюл. изобрет.* 2019, (16). (b) Dmitrieva, I. G.; Dyadyuchenko, L.V.; Strelkov, V. D; Kaigorodova, E. A. *Chem. Heterocycl. Compd.* 2008, 44, 1267. [Химия гетероцикл. соединений 2008, 1556.]
- Patil, V. M.; Chaudhari (Patil), S. A.; Chavan, S. M.; Aware, P. B.; Watpade, R. A.; Toche, R. B; Jachak, M. N. Pharma Chem. 2016, 8(7), 124.
- Qin, J.; Li, Z.; Sun, X.; Jin, Y.; Su, W. Heterocycles 2019, 98, 1408.
- Charris-Molina, A.; Castillo, J.-C.; Macias, M.; Portilla, J. J. Org. Chem. 2017, 82, 12674.

$$R^{2} \stackrel{||}{||}$$
  $R^{3}$  + 1  $\frac{SSA}{EtOH, MW}$   $R = Me, Ph; R^{1} = Me, Ph$   $82-96\%$   $R^{2} = H, CI, Br, MeO; R^{3} = Me, n-Pr$   $R^{1}$   $R^{2}$   $R^{3}$ 

Реакцией оксима пинокарвона **30** с 5-аминопиразолом **1** без растворителя в присутствии катализатора  $FeCl_3$  осуществлен синтез хиральных 1H-пиразоло[3,4-b]-пиридинов **31** с умеренными выходами. <sup>18</sup>

Ar = Ph,  $2,6-Me_2C_6H_3$ , 1-naphthyl, pyridin-2-yl

Иранскими и колумбийскими исследователями  $^{19}$  разработаны подходы к синтезу новых производных трициклической системы 32. Так, использование нанокатализатора  $Fe_3O_4\cdot SiO_2$ — $SO_3H$  в реакции этилацетоцетата, альдегида, гидразингидрата и  $AcONH_4$  в условиях микроволнового облучения позволяет получить широкий круг целевых продуктов.  $^{19a}$ 

$$\label{eq:Ar = Ph, 2-MeC} \begin{split} \text{Ar = Ph, 2-MeC}_6\text{H}_4, \, & \text{4-MeC}_6\text{H}_4, \, \text{4-MeOC}_6\text{H}_4, \, \text{4-ClC}_6\text{H}_4, \, \text{4-BrC}_6\text{H}_4, \\ & \text{4-HOC}_6\text{H}_4, \, \text{2-O}_2\text{NC}_6\text{H}_4, \, \text{3-O}_2\text{NC}_6\text{H}_4, \, \text{4-O}_2\text{NC}_6\text{H}_4 \end{split}$$

- Quiroga, J.; Villarreal, Y.; Galves, J.; Ortiz, A.; Insuasty, B.; Abonia, R.; Raimondi, M.; Zacchino, S. Chem. Pharm. Bull. 2017, 65, 143.
- 8. Bou-Petit, E.; Picas, E.; Puigjaner, C.; Font-Bardia, M.; Ferrer, N.; Sempere, J.; de la Bellacasa, R. P.; Batllori, X.; Teixido, J.; Estrada-Tejedor, R.; Cajal, S. R.; Borrell, J. *ChemistrySelect* **2017**, *2*, 3668.
- Schirok, H.; Griebenow, N.; Fürstner, C.; Dilmac, A. M. Tetrahedron 2015, 71, 5597.
- Zhang, M.; Liu, P.; Liu, Y.-H.; Shang, Z.-R.; Hu, H.-C.;
  Zhang, Z.-H. RSC Adv. 2016, 6, 106160.
- 11. Lin, W.; Zhuang, C.; Hu, X.; Yang, F. Chin. J. Org. Chem. **2020**, 40, 408.
- 12. Lin, W.; Zhuang, C.; Hu, X.; Zhang, J.; Wang, J. *Molecules* **2019**, *24*, 2835.
- 13. Polo, E.; Ferrer-Pertus, K.; Trilleras, J.; Quiroga, J.; Gutierres, M. *RSC Adv.* **2017**, *7*, 50044.
- 14. Insuasty, D.; Abonia, R.; Insuasty, B.; Quigora, J.; Laali, K. K.; Nogueras, M.; Cobo, J. *ACS Comb. Sci.* **2017**, *19*, 555.
- 15. Zhang, W.-H.; Chen, M.-N.; Hao, Y.; Jiang, X.; Zhou, X.-L.; Zhang, Z.-H. *J. Mol. Liq.* **2019**, *278*, 124.
- Gao, X.; Yang, Z.; Hao, W.-J.; Jiang, B.; Tu, S.-J. J. Heterocycl. Chem. 2017, 54, 2434.
- 17. Wang, J.; Lin, W.; Liu, H.; Hu, M.; Feng, X.; Ren, J.; Huang, Z.; Shi, D. *Chin. J. Org. Chem.* **2015**, *35*, 927.
- 18. Ustimenko, Yu. P.; Agafontsev, A. M.; Komarov, V. Yu.; Tkachev, A. V. Mendeleev Commun. 2018, 28, 584.
- (a) Safaei-Ghomi, J.; Shahbazi-Alavi, H. *Scientia Iranica* 2017, 24, 1209. (b) Garcia, M.; Romero, I.; Portilla, J. *ACS Omega* 2019, 4, 6757.