

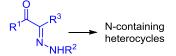
етероциклических оединений



Формирование пяти- и шестичленных азотсодержащих гетероциклов на основе гидразонов α-дикарбонильных соединений (микрообзор)

Василий В. Пелипко¹*, Кирилл А. Гомонов¹

¹ Российский государственный педагогический университет им. А. И. Герцена, наб. р. Мойки, 48, Санкт-Петербург 191186, Россия; e-mail: kohrgpu@yandex.ru Поступило 11.03.2021 Принято 14.04.2021



В микрообзоре проанализированы и обобщены методы синтеза азотсодержащих гетероциклических структур на основе гидразонов а-дикарбонильных соединений за последние 20 лет.

Введение =

Гидразоны α-дикарбонильных соединений с практической точки зрения представляют интерес в качестве лекарственных препаратов. 1,2 В то же время они являются удобными субстратами при синтезе гетероциклических структур.³ Классическое применение гидразонов в синтезе индолов хорошо известно и изучается до настоящего времени. ^{5,6} В этой связи в данном микрообзоре представлены сведения о формировании других типов N-содержащих гетероциклов на их основе.

Синтез пиразолов =

Гидразоны алкилпируватов 1 широко используются для синтеза пиразолов, содержащих альдегидную группу. Так, в условиях реакции Вильсмайера-Хаака из гидразонов алкилпируватов 1 получены алкил-1-арил-4-формил-1H-пиразол-3-карбоксилаты **2**. ^{7–11}

24 examples

Alk = Me, Et; Ar = Ph, FC_6H_4 , CIC_6H_4 , BrC_6H_4 , $O_2NC_6H_4$, MeC₆H₄, MeO₂CC₆H₄, 2-C₁₀H₇

Этил-4-ацетил-5-метил-1-(4-метилфенил)-1*H*-пиразол-3-карбоксилат (4) с выходом 93% получен в результате взаимодействия этил-[2-(4-метилфенил)гидразинилиден]-2-хлорэтаноата (1) с пентан-2,4-дионом (3) в присутствии NaOEt.12



Василий Васильевич Пелипко зашитил выполненную под руководством д. х. н., доцента С. В. Макаренко кандидатскую диссертацию в Российском государственном педагогическом университете им. А. И. Герцена в 2020 г. В настоящее время является научным сотрудником лаборатории нитросоединений Российского государственного педагогического университета им. А. И. Герцена. Область научных интересов: нитроалкены, галогеннитроалкены, гетероциклические соединения, физико-химические методы исследования.



Гомонов Кирилл Александрович получил степень бакалавра химии в Тюменском государственном университете в 2020 г. В настоящее время обучается в магистратуре факультета химии Российского государственного педагогического университета им. А. И. Герцена, научный руководитель д. х. н., доцент С. В. Макаренко. Область научных интересов: нитроалкены, галогеннитроалкены, гетероциклические соединения.

Синтез пиразолов (окончание)

Замещенные этил-1-(4-хлорфенил)-1H-пиразолкарбоксилаты 6 синтезированы конденсацией гидразоноилгалогенидов 1 с этил-3-(N,N-диметиламино)акрилатом (5) в присутствии Et_3N .

Взаимодействие гидразоноилгалогенидов **1** с рядом диполярофилов **7** в водном растворе основания в присутствии хлорида тетрагексиламмония привело к образованию разделяемых смесей **3**-алкоксикарбонил-1-арил-5-замещенных **4**,5-дигидропиразолов **8**, 1,2,4,5-тетразинов **9**, метил-1-арил-1*H*-пиразол-3-карбоксилатов **10** в разных соотношениях. ^{15–17} В случае реакции

 R^1 = OEt, OBn, Ph, 2-thienyl; Ar = 4-CIC₆H₄ 4 examples

гидразонов 1 с этилакрилатом или акрилонитрилом 7 показана возможность образования только дигидропиразолов 8, 15,17 а в реакции с 2,3-дигидропираном — только тетразинов 9. 16

MeO
$$\stackrel{\mathsf{R}^1}{\mathsf{N}}$$
 $\stackrel{\mathsf{R}^2}{\mathsf{N}}$ $\stackrel{\mathsf{R}$

 R^1 = CO_2Me , CO_2Et , CN, CH_2OH , CO_2Na , n-Bu, OBu R^2 = H, Me, CO_2Me

Ar = Ph, MeC_6H_4 , $MeOC_6H_4$, CIC_6H_4 , BrC_6H_4 , $O_2NC_6H_4$

Синтез индазолов

Этил-6-метил-1-[(4-метилфенил)сульфонил]-4-метокси-1*H*-индазол-3-карбоксилат (11) получен с выходами 45–50% в результате внутримолекулярной циклизации этил-(2-бром-4-метил-6-метоксифенил){2-[(4-метилфенил)сульфонил]гидразинилиден} этаноата (1) при использовании в качестве основания LiHMDS или K₃PO₄. ¹⁸

Замещенные индазол-3-карбоновые кислоты 12 синтезированы из гидразонов замещенных эфиров арилглиоксиловых кислот 1 в растворе ДМСО в присутствии CuI, Cs_2CO_3 и L-пролина внутримолекулярной циклизацией и гидролизом сложноэфирной группы. ¹⁹

Синтез пиридазинов

3-Оксо-3-фенил-2-(2-фенилгидразоно)пропаналь (1) в реакции с метилвинилкетоном (13) в условиях микроволнового облучения в присутствии DABCO образует 1-(6-бензоил-5-гидрокси-2-фенил-2,3,4,5-тетрагидропиридазин-4-ил)этанон (14) с выходом 78%. Повышение температуры реакции и времени выдержки приводит к элиминированию H_2O и образованию 1-(6-бензоил-2-фенил-2,3-дигидропиридазин-4-ил)этанона (15) с выходом 93%. 20

Реакция 3-оксо-3-фенил-2-(2-фенилгидразоно)пропаналя (1) с 1-фенил-1H-пиррол-2,5-дионом (16) в условиях микроволнового облучения в растворе дифенилового эфира в присутствии DABCO приводит к образованию 3-бензоил-1,6-дифенил-1H-пирроло[3,4-c]пиридазин-5,7(2H,6H)-диона (17) с выходом 73%.

Синтез пиридазинов (окончание) =

Взаимодействие 1-фенил-2-гидразоноэтан-1-онов 1 с бензилиденмалононитрилом или этил-2-циано-3-фенилакрилатом 18 приводит к образованию 2,5-дигидропиридазинов 19 с выходами 76–86% в результате реакции нуклеофильного присоединения, гетероциклизации и изомеризации (имин-енамин). 20

Ph 18 CN

$$X = CN, CO_2Et$$

piperidine or β -chitosan
EtOH, Δ , 5 h or
MW, 160°C, 5 min
 $76-86\%$

Ar = Ph, MeC₆H₄, CIC₆H₄

6 examples

2-[(*N*'-Нитрокарбамимидоил)гидразинилиден]-2-фенилуксусная кислота **1** или алкил-3-нитро-2-[2-(*N*'-нитрокарбамимидоил)гидразинилиден]пропаноаты **1** при нагревании в водно-спиртовом растворе в присутствии основания в результате внутримолекулярного нуклеофильного замещения превращаются в 6-замещенные 3-нитроимино-4,5-дигидро-1,2,4-триазин-5(2*H*)-оны **20**. 21,22

 R^1 = OH, OMe, OEt; R^2 = Ph, CH₂NO₂

Обработка 2-[2-метокси-2-оксо-1-(2-арилгидразинилиден)-этил]фуран(тиофен)-3-карбоновых кислот 1 SOCl $_2$ в растворе ТГФ при нагревании приводит к первоначальному образованию соответствующих ацилхлоридов, которые в условиях реакции циклизуются в 5-замещенные 4-оксо-4,5-дигидрофуро- или -дигидротиено-[2,3-d]пиридазин-7-карбоксилаты 21.

Синтез триазолотриазинов

Нагревание 3-замещенных 1H-1,2,4-триазол-5-илгидразонов **1** с диметилацеталем N,N-диметилформамида приводит к формированию этил-4-[2-(диметиламино)-винил][1,2,4]триазоло[5,1-c][1,2,4]триазин-3-карбоксилатов **22**.

EtO Me DMF-DMA DMF,
$$\Delta$$
 T3-84% EtO N N N R1 Δ R1 = H, Me, Et 3 examples

Список литературы

- 1. *Гидразоны*; Китаев, Ю. П.; Бузыкин, Б. И., Ред.; Наука: Москва, 1974, с. 381.
- 2. (а) Машковский, М. Д. *Лекарственные средства*; Новая волна: Москва, 2012, 16-е изд., с. 457. (b) Машковский, М. Д. *Лекарственные средства*; Новая волна: Москва, 2012, 16-е изд., с. 849.
- 3. Danagulyan, G. G.; Sahakyan, L. G.; Panosyan, G. A. *Chem. Heterocycl. Compd.* **2000**, *36*, 185. [Химия гетероцикл. соединений **2000**, 225.]
- Bugaenko, D. I.; Karchava, A. V.; Yurovskaya, M. A. Russ. Chem. Rev. 2019, 88, 99. [Vcnexu xumuu 2019, 88, 99.]
- Jiang, H.-X.; Zhuang, D.-M.; Huang, Y.; Cao, X.-X.; Yao, J.-H.; Li, J.-Y.; Wang, J.-Y.; Zhang, C.; Jiang, B. Org. Biomol. Chem. 2014, 12, 3446.
- Song, J. U.; Jang, J. W.; Kim, T. H.; Park, H.; Park, W. S.; Jung, S.-H.; Kim, G. T. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2016, 26, 950.
- 7. Bratenko, M. K.; Barus, M. M.; Vovk, M. V. Chem. Heterocycl. Compd. 2009, 45, 1464. [Химия гетероцикл. соединений 2009, 1817.]
- 8. Matiychuk, V. S.; Potopnyk, M. A.; Obushak, M. D. J. Heterocycl. Chem. 2013, 50, E43.
- Swami, S.; Agarwala, A.; Malik, B.; Shrivastava, R. J. Chem. Sci. 2016, 128, 1451.
- Swami, S.; Devi, N.; Agarwala, A.; Singh, V.; Shrivastava, R. Tetrahedron Lett. 2016, 57, 1346.
- 11. Sridhar, R.; Perumal, P. T. Tetrahedron 2005, 61, 2465.
- Cheng, J.; Li, Y.; Wang, X.; Dong, G.; Sheng, C. J. Med. Chem. 2020, 63, 7892.

- Devasthale, P.; Wang, W.; Hernandez, A. S.; Moore, F.; Renduchintala, K.; Sridhar, R.; Pelleymounter, M. A.; Longhi, D.; Huang, N.; Flynn, N.; Azzara, A. V.; Rohrbach, K.; Devenny, J.; Rooney, S.; Thomas, M.; Glick, S.; Godonis, H.; Harvey, S.; Cullen, M. J.; Zhang, H.; Caporuscio, C.; Stetsko, P.; Grubb, M.; Huang, C.; Zhang, L.; Freeden, C.; Li, Y.-X.; Murphy, B. J.; Robl, J. A.; Washburn, W. N. Bioorg. Med. Chem. Lett. 2015, 25, 2793.
- 14. Balkis, A.-S.; Makhseed, S.; Hassaneen, H. M. E.; Elnagdi, M. H. Synthesis 2006, 59.
- 15. De Benassuti, L.; Recca, T.; Molteni, G. *Tetrahedron* **2007**, *63*, 3302.
- Molteni, G.; Orlandi, M.; Broggini, G. J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 2000, 3742.
- 17. Molteni, G.; Ponti, A.; Orlandi, M. New J. Chem. 2002, 26, 1340.
- Inamoto, K.; Katsuno, M.; Yoshino, T.; Arai, Y.; Hiroya, K.; Sakamoto, T. Tetrahedron 2007, 63, 2695.
- Veerareddy, A.; Gogireddy, S.; Dubey, P. K. J. Heterocycl. Chem. 2014, 51, 1311.
- Al-Awadi, N. A.; Ibrahim, M. R.; Al-Etaibi, A. M.; Elnagdi, M. H. ARKIVOC 2011, (ii), 310.
- 21. Ozerova, O. Y.; Efimova, T. P.; Novikova, T. A. *Chem. Heterocycl. Compd.* **2020**, *56*, 233. [Химия гетероцикл. соединений **2020**, *56*, 233.]
- Berestovitskaya, V. M.; Ozerova, O. Yu.; Efimova, T. P.; Gurzhiy, V. V.; Novikova, T. A. Mendeleev Commun. 2016, 26, 323.
- Koza, G.; Keskin, S.; Özer, M. S.; Cengiz, B.; Şahin, E.; Balci, M. Tetrahedron 2013, 69, 395.
- 24. Mawlood, M. N.; Potapov, M. A.; Ledenyova, I. V.; Kozaderov, O. A.; Stolpovskaya, N. V.; Shikhaliev, K. S.; Potapov, A. Yu. *Chem. Heterocycl. Compd.* **2020**, *56*, 1348. [Химия гетероцикл. соединений **2020**, *56*, 1348.]