УДК 547.824

СИНТЕЗ НОВЫХ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫХ СОЕДИНЕНИЙ НА ОСНОВЕ N-ЗАМЕЩЕННЫХ ГАММА-ПИПЕРИДОНОВ

Хаперская Л.С., Медетбекова Ж.М., Сарымзакова Р.К.

Кыргызский национальный университет им. Ж. Баласагына, Бишкек, e-mail: Sarimzakova@mail.ru

Поиск новых, более эффективных лекарственных препаратов продолжает оставаться актуальной проблемой. Множество соединений пиперидинового ряда с успехом применяют в клинической практике для обезболивания. N-производные гамма-пиперидонов достаточно широко используются в медицине и относятся к важной группе биологически активных соединений. Работа посвящена синтез усоединений пиперидинового ряда с потенциальной биологической активностью. Осуществлен синтез 2,6-дифенил-3-изопропил-4-она по методу Петренко – Критченко. В экспериментальной части на его основе по реакции Манниха синтезирован N-(3¹-м-нитрофенил-3¹-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилиперидин-4-он. Было установлено, что реакция синтеза диоксима, дисемикарбазона, дифенилгидразона N-(3¹-м-нитрофенил-3¹-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она легко осуществляется по карбонильной группе. С помощью программы PASS был осуществлен компьютерный прогноз биологической активности полученных соединений.

Ключевые слова: синтез, ү-пиперидон, оксим, семикарбазон, фенилгидрозон

THE SYNTHESIS OF NEW BIOLOGICALLY ACTIVE COMPOUNDS BASED ON N-SUBSTITUTED Γ-PIPERIDONES

Khaperskaya L.S., Medetbekova Zh.M., Sarymzakova R.K.

Kyrgyz National University named after Zh. Balasagyn, Bishkek, e-mail: Sarimzakova@mail.ru

Search of new, more effective medicines remains to be an actual problem of modern chemistry. Many compounds of piperidine series are successfully used as components of analgestic drugs. N-substituted derivatives of γ -piperidones are important category of biologically active compounds and widely used in pharmacy. This article is dedicated to synthesis of piperidine derivatives with potential biological activity. The synthesis of 2,6-diphenyl-3-isopropyl-4-on was carried out by Petrenko – Kritchenko method. Based on this compound, by Mannich reaction it was synthesized N-(3'-m-nitrophenyl-3'-oxopropyl)-2,6-diphenyl-3-isopropylipieridine-4-on. It was found that reaction of dioxime synthesis, disemicarbazone synthesis, diphenylhydrozone synthesis N-(3'-m-nitrophenyl-3'-oxopropyl)-2,6-diphenyl-3-isopropylpiperidine-4-on synthesis easily put into effect by carbonyl group. By using PASS-program the prediction of biological activity for obtained compounds was made.

Keywords: synthesis, γ -piperidones, oxime, semicarbazone, hydrozone

Гетероциклические соединения пиперидинового ряда привлекают внимание исследователей разнообразием свойств. Производные пиперидина достаточно широко используются в медицине. К настоящему времени синтезированы и изучены десятки тысяч соединений этого ряда, более трехсот из них применяют в медицинской практике в качестве лекарственных средств. Множество соединений пиперидинового ряда с успехом применяют в клинической практике для обезболивания [1]. В последние годы полигидроксилированные пиперидины и пирролидины представляют значительный интерес в лечении таких заболеваний, как рак и диабет. Некоторые соединения из этого класса оказались перспективными для лечения вирусных инфекций, в том числе ВИЧ. Кроме синтетических аспектов проблемы, важное значение имеет определение стереохимии образующихся соединений, так как возможный физиологический эффект напрямую зависит от взаиморасположения их в пространстве [2]. По аналогии

с литературными данными для получения соединений, обладающих целебными свойствами, нами ранее были осуществлены реакции нуклеофильного присоединения гидроксиламина, гидразина и его производных по карбонильной группе [3]. В их числе препараты центрального периферического нейротропного действия, средства, влияющие на сердечно-сосудистую систему (противоаритмические, антигипертензивные) спазмолитики, диуретики, бронхолитики, противоязвенные средства и ряд других. Известно, что физиологическая активность препаратов пиперидинового ряда зависит от заместителей в цикле и от строения радикалов при атоме азота [4].

В синтетическом и прикладном отношении среди производных пиперидина наибольшее значение имеют у-пиперидоны, на основе которых созданы многие эффективные лекарственные препараты, в том числе у замещенные пиперидины [5, 6]. Гамма-пиперидоны и их производные входят в состав морфина, димедрола, промедола, фентанила.

Таким образом, в качестве лекарственных препаратов выступают многие соединения, имеющие в своем составе пиперидиновый цикл. Поэтому одной из важных причин получения и исследования γ-пиперидонов и их производных является поиск новых лекарственных препаратов, более эффективных, чем ранее известные [7].

В продолжение работ по получению новых соединений в фенилпиперидиновом ряду нами был синтезирован по методу Петренко - Критченко, усовершенствованному Балиага [8], Д.К. Ким [9], 2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-он. В качестве исходных соединений для синтеза были взяты 4-метилпентанон-2, бензальдегид и ацетат аммония. Конденсация 4-метилпентанона-2 с бензальдегидом и дальнейшая циклизация с аммиаком проходит с небольшим осмолением, вследствие чего вы-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она не превышает 57% (схема синтеза № 1 – рис. 1).

Далее, в области синтеза по получению новых соединений нами был проведен синтез гидрохлорида N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропил-

пиперидин-4-она. В качестве исходных соединений для синтеза были взяты 2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-он с м-нитроацетофеноном и параформом (схема синтеза \mathbb{N}_2 2 – рис. 2).

Реакцию проводили в среде абсолютизированного этилового спирта в присутствии соляной кислоты.

Ход реакции контролировали методом тонкослойной хроматографии на окиси алюминия в системе толуол: ацетон = 1:1. В ИК-спектре поглощения гидрохлорида N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она присутствуют полосы, характерные для групп: $1719 \text{ cm}^{-1} \text{ (C} = 0)$, $1207 \text{ cm}^{-1} \text{ (C-N)}$, $1535 \text{ cm}^{-1} \text{ (NO}_3)$, $2557 \text{ cm}^{-1} \text{ (-NH}^+)$.

Нами был осуществлен синтез по реакции нуклеофильного присоединения гидрохлоридов: гидроксиламина, семикарбазида и фенилгидразина по карбонильным группам N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она с образованием гидрохлоридов: диоксима, дисемикарбазона и дифенилгидразона N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она.

Рис. 1. Схема синтеза № 1

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_5
 CH_5

Рис. 2. Схема синтеза № 2

$$\begin{array}{c} O \\ CH-CH_3 \\ CH_3 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ O=C \\ \\ NO_2 \\ \end{array} \begin{array}{c} 2NH_2OH \cdot HCI \\ -2H_2O \\ H_5C_6 \\ H_5C_6 \\ CH_2 \\$$

Рис. 3. Схема синтеза № 3

$$\begin{array}{c} O \\ O \\ CH-CH_3 \\ CH_3 \\ CH_2 \\ O=C \\ \\ O=C \\ \\ NO_2 \\ \end{array}$$

Рис. 4. Схема синтеза № 4

Гидрохлорид диоксима N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она получают действием солянокислого гидроксиламина на N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-он (схема синтеза № 3 – рис. 3).

Синтез проводили в среде абсолютизированного этилового спирта при температуре $80\,^{\circ}$ С. В ИК спектре полученного соединения наблюдаются полосы поглощения характерные для групп: $3242\,^{\circ}$ см' (N–OH), $1226\,^{\circ}$ см' (C–N), $1620\,^{\circ}$ см' (C = N), $1498\,^{\circ}$ см' (NO₂), $2485\,^{\circ}$ см' (–N+H). По аналогии с тем, как был получен гидрохлорид диоксима N-(3-'м-нитрофенил-3¹-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она,

также был получен гидрохлорид семикарбазона (схема синтеза N 4 – рис. 4).

В ИК-спектре поглощения гидрохлорида дисемикарбазона N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она наблюдаются полосы поглощения характерные для групп: 1689 cm^{-1} (C = 0), $1231 \text{ cm} \cdot \text{cm}^{-1}$ (C-N), 1649 cm^{-1} (C = N), 1513 cm^{-1} (NO₂), 2700 cm^{-1} (-N⁺H).

Соединение N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропил-пиперидин-4-он взаимодействует с соляно-кислым фенилгидразином с образованием гидрохлорида дифенилгидразона N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она (схема синтеза № 5 – рис. 5).

$$\begin{array}{c} O \\ O \\ CH-CH_3 \\ CH_3 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ CH_2 \\ O=C \\ \\ NO_2 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} 2H_5C_6-NH-NH_2 \cdot HCI \\ -2H_2O \\ CH_2 \\ CH_2$$

Рис. 5. Схема синтеза № 5

В качестве растворителя был использован абсолютизированный этиловый спирт. Реакционную смесь кипятят в течение 5 часов. Полученное вещество — кристаллическое соединение желтого цвета.

В ИК-спектре поглощения гидрохлорида дифенилнигидразона N-(3-'м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она наблюдается полоса поглощения характерная для групп: $1275 \text{ cm}^{-1} \text{ (C-N)}, 1620 \text{ cm}^{-1} \text{ (C=N)}, 1498 \text{ cm}^{-1} \text{ (NO}_2), 2337 и 2360 \text{ cm}^{-1} \text{ (-N+H)}.$

Синтез 2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она

В круглодонной колбе емкостью 500 мл, снабженной обратным холодильником, смешивают 63 мл (0,5 моль) 4-метилпентанона-2, 102 мл (1 моль) бензальдегида, 53 г (0,7 моль) уксуснокислого аммония и 100 мл этилового спирта. Смесь нагревают при температуре 40–45 °С в течение 4–5 ч, перемешивая. По окончании реакции реакционную смесь охлаждают до комнатной температуры и оставляют на сутки для кристаллизации, предварительно отделив нижний слой. Выпавшие кристаллы отфильтровывают под вакуумом на воронке Бюхнера, промывают изопропиловым спиртом и высушивают. Перекристаллизовывают из ацетона.

Получают 84 г (57%) белого кристаллического 2,6-дифенил-3-изопропил пиперидин-4-она с $T_{\text{пл}} = 119-121$ °C, $R_c = 0.83$ в системе бензол: диоксан = 40:1.

ИК-спектр: $3026 \text{ см}^{-1} \text{ (C}_{ap}\text{-H}), 1702 \text{ см}^{-1} \text{ (C} = 0), 3300 \text{ см}^{-1} \text{ (N-H)}.$

Общая формула: $C_{20}H_{23}NO$. Вычислено: N = 4,78%; найдено: N = 4,14%.

Синтез гидрохлорида N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она

В круглодонной колбе емкостью 500 мл, снабженной обратным холодильником в 300 мл абсолютизированного этилового спирта растворяют 87,9 г (0,3 моль) 2,6-дифенил-3изопропилпиперидин-4-она 49,5 г (0,3 моль), м-нитроацетофенона и параформа 15 г в присутствии соляной кислоты. Реакционную смесь кипятят при температуре 80°C в течение 8 часов, периодически перемешивая. Ход реакции контролируют тонкослойной хроматографией на окиси алюминия в системе толуол:ацетон = 1:1. По окончании реакции смесь охлаждают до комнатной температуры и оставляют в эксикаторе с гидроксидом натрия для кристаллизации. Выпавшие кристаллы отфильтровывают и перекристаллизовывают из толуола.

Получают 48,3 г (55%) белого кристаллического гидрохлорида N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она с T_{nn} = 210°C.

 $R_f = 0.87$ в системе толуол:ацетон = 1:1. Общая формула: $C_{29}H_{30}N_2O_4$. Вычислено: N = 5.95%; найдено: N = 5.27%.

ИК-спектр: 3064 см $^{-1}$ (C $_{\rm ap}$ –H), 1719 см $^{-1}$ (C=O), 1207 см $^{-1}$ (C–N), 1535 см $^{-1}$ (NO $_{\rm 2}$), 2557 см $^{-1}$ (–N $^{+}$ H) .

Синтез гидрохлорида диоксима N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она

В круглодонной колбе, снабженной обратным холодильником, в 10 мл абсолютизированного этилового спирта

растворяют 0,1 г (0,2 ммоль) гидрохлорида N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она и 0,1 г (0,4 ммоль) солянокислого гидроксиламина. Реакционную смесь кипятят в течение 5 часов, периодически перемешивая. Ход реакции контролируют тонкослойной хроматографией на окиси алюминия в системе бензол: диоксан (40:1). По окончании реакции смесь охлаждают до комнатной температуры и оставляют на сутки для кристаллизации. Выпавшие кристаллы отфильтровывают, промывают этиловым спиртом и высушивают. Перекристаллизуют из ацетона.

Получают 0,05 г (50%) белого кристаллического гидрохлорида оксима N-(3'-m-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она с $T_{mn} = 218-220$ °C. $R_f = 0,51$ в системе бензол:диоксан = 40:1.

ИК-спектр: 3040 см^{-1} (C_{ap}-H), 3242 см^{-1} (N–OH), 1226 см^{-1} (C–N), 1620 см^{-1} (C=N), 1498 см^{-1} (NO₂), 2485 см^{-1} (–N⁺H).

Синтез гидрохлорида дисемикарбазона N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она

В круглодонной колбе, снабженной, обратным холодильником, в 10 мл абсолютизированного этилового спирта растворяют 0,1 г (0,2 ммоль) гидрохлорида N-(3-mнитрофенил-3-оксопропил)-2,6-дифенил-3изопропилпиперидин-4-она и 0,1 г (1 ммоль) семикарбазида солянокислого. Реакционную смесь кипятят в течение 19 часов, периодически перемешивая. Ход реакции контролируют тонкослойной хроматографией на окиси алюминия в системе бензол:диоксан = 40:1. По окончании реакции смесь охлаждают до комнатной температуры и оставляют на сутки для кристаллизации. Выпавшие кристаллы отфильтровывают, промывают этиловым спиртом и высушивают. Перекристаллизовывают из ацетона. Получают кристаллы желтого цвета гидрохлорида дисемикарба-N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропил-перидин-4-она с $T_{mr} = 213-215$ °C. $R_{r} = 0.38$ в системе бензол: диоксан = 40:1.

ИК-спектр: 3064 см⁻¹ (С_п-H), 1689 см⁻¹ (С=0), 1231 см⁻¹ (С-N), 1649 см⁻¹ (С=N), 1513 см⁻¹ (NO₂), 2700 см⁻¹ (-N⁺H).

Синтез гидрохлорида дифенилгидразона N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она

В круглодонной колбе, снабженной обратным холодильником, в 10 мл абсолютизированного этилового спирта растворяют 0,1 г (0,2 ммоль) гидрохлорида N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-

2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она и 0,1 г (1 ммоль) солянокислого фенилгидразина. Реакционную смесь кипятят в течение 5 часов, периодически перемешивая. Ход реакции контролируют тонкослойной хроматографией на окиси алюминия в системе бензол:диоксан = 40:1. По окончании реакции смесь охлаждают до комнатной температуры и оставляют на сутки для кристаллизации. Выпавшие кристаллы отфильтровывают, промывают этиловым спиртом и высушивают. Перекристаллизовывают из ацетона. Получают гидрохлорид дифенилгидразона N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4она с $T_{\text{пл}} = 224-230$ °C, $R_f = 0.74$ в системе бензол:диоксан = 40:1.

ИК-спектр: 3032 см^{-1} (C₋H), 1275 см^{-1} (C-N), 1637 см^{-1} (C=N), 1498 см^{-1} (NO₂), $2337 \text{ и } 2360 \text{ см}^{-1}$ (-N⁺H).

По программе PASS (Prediction of Activity Spectra for Subctances) [10] для синтезированных соединений был осуществлен компьютерный прогноз биологической активности. По результатам этого прогноза гидрохлорид N-(3'-м-нитрофенил-3'-оксопропил)-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она обладает противоэкземной активностью. Для гидрохлорида диоксима высока вероятность антигипоксантных свойств.

Список литературы

- 1. Станишевский Л.С., Вахаревский А.С., Звонок Н.М., Юдкевич Е.А., Мелектович Л.Н., Луговский А.П. Синтез и фармакологические свойства некоторых 2,4- дегидроксипиперидонов // Хим. фарм. ж. 1990. Вып. 24. № 2. С. 114–117.
- 3. Хаперская Л.С., Адылов С.А., Медетбекова Ж.М., Сарыбаева Б.Д., Жумабаева Г.А. Присоединение гидразина и его производных по карбонильной группе 14-замещенных-2,6-дифенил-3-пропилпиперидин-4-она // Вестник КНУ. 2002. Серия 3, Вып. 1. С. 102.
- 4. Ибрагимова А.А., Медетбекова Ж.М., Адылов С.А., Хаперская Л.С. Синтез N-бензил-2,6-дифенил-3-изопропилпиперидин-4-она и его производных // Вестник КНУ. 2009. Серия 5, Вып. 2. С. 64.
- 5. Мандал Д.К., Кузнецов В.В., Литвинов А.Ж., Мобио И.Г. Синтез и фунгицидная активность замещенных 4-аминопиперидинов и 4-аминотетрагидропипиридинов // Хим. фарм. ж. -1991. -№ 6. -C. 28–32.
- 6. Макин С.М., Назарова О.Н., Кундрюцкова Л.А. Новый путь синтеза 1,2,5-гриметил- 4-пиперидона // Хим. фарм. журнал. 1989. Т. 23, № 12. С. 1493—1495.
- 7. Машковский М.Д. Лекарственные средства. Т1. Харьков: Торсинг, 1998.
- 8. Наметкин С.С. Гетероциклические соединения. М.: Наука, 1981. С. 511-513.
- 9. Ким Д.К., Тулемисова Г.Б., Новый способ синтеза 2-фенил-2,6-дифенил- 4-пиперидонов // ЖОХ. – Т. 33, Вып. 9. – СПб.: Наука, 1997. – С. 1412–1415.
- 10. Поройков В.В., Филимонов Д.А., Глориозова Т.А., Лагунин А.А., Дружиловский Д.С., Степанчикова А.В. Компьютерное предсказание биологической активности химических веществ: виртуальная хемогеномика // Вестник ВОГиС. -2009. Т. 13, № 1. С. 137-143.