

Е. С. Титова, А. И. Рахимов, В. А. Бабкин, А. В. Игнатов,
Г. Е. Заиков, В. Г. Заиков, О. В. Стоянов

СИНТЕЗ 2-(П-(1-АДАМАНТИЛ)МЕТИЛФЕНИЛТИО)-4-(П(1-АДАМАНТИЛ)МЕТИЛФЕНИЛОКСИ)-6-МЕТИЛПИРИМИДИНА

Ключевые слова: 2-(*n*-(1-адамантил)метилфенилтио)-4-(*n*(1-адамантил)метилфенилокси)-6-метилпиримидин, нуклеофильное замещение.

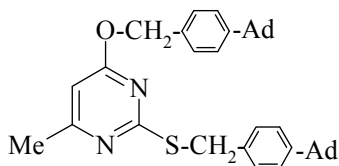
2-(*n*-(1-адамантил)метилфенилтио)-4-(*n*(1-адамантил)метилфенилокси)-6-метилпиримидин был синтезирован реакцией нуклеофильного замещения брома в *n*-(1-адамантил)бензилбромиде *S*- и *O*-анионами, генерируемыми из 6-метил-2-тиоурацила.

Keywords: 2-(*para*-(1-adamantyl)methylphenyllthio)-6-methylpyrimidin-4(3H)-one, nucleophilic substitution.

2-(*para*-(1-Adamantyl)methylphenyllthio)-4-(*para*(1-adamantyl)methylphenyloxi)-6-methylpyrimidin was synthesized by nucleophilic substitution reaction of bromine in *para*-(1-adamantyl)benzylbromide by *S*- and *O*-anions, generated from 6-methyl-2-thiouracil.

Цель работы

Целью настоящей работы является синтез гетероциклического соединения 2-(*n*-(1-адамантил)метилфенилтио)-4-(*n*(1-адамантил)метилфенилокси)-6-метилпиримидин формулы



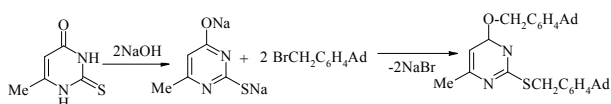
которое может найти применение как полупродукт для синтеза лекарственных препаратов [1].

Методическая часть

В данной работе разработан технологический способ получения 2-(*n*-(1-адамантил)метилфенилтио)-4-(*n*(1-адамантил)метилфенилокси)-6-метилпиримидина, заключающийся в растворении 6-метил-2-тиоурацила в водном растворе едкого натра при мольном соотношении 6-метил-2-тиоурацил : едкий натр 1 : 2 с получением *S*,*O*-динатриевой соли 6-метил-2-тиоурацила, которая подвергается взаимодействию с *n*-(1-адамантил)бензилбромидом при мольном соотношении 1 : 2.1 соответственно при температуре 40 – 60 °С в течение 60 – 90 мин в среде диоксана.

Результаты исследования

Сущностью предлагаемого способа является нуклеофильное замещение атома галогена в *n*-(1-адамантил)бензилбромиде анионом 2-тиоурацила, с образованием целевого продукта с высоким выходом (76—83 %). Подобные реакции описаны в литературе [1-8].



Применение гидроксида натрия в предлагаемом процессе необходимо для перевода исходного 6-метил-2-тиоурацила в водорастворимую натриевую соль, из которой затем генерируются тио- и оксианионы [1, 5-12]. Указанные интервалы температуры и продолжительности реакции выбраны, исходя из того, что при температуре меньше 40 °С и времени проведения реакции менее 60 мин, необходимый выход 2-(*n*-(1-адамантил)метилфенилтио)-4-(*n*(1-адамантил)метилфенилокси)-6-метилпиримидин не достигается, а при температуре выше 60 °С и времени проведения реакции более 90 мин, увеличение выхода не наблюдается. Предложенный способ отличается тем, что в среде диоксана из *S*,*O*-динатриевой соли 6-метил-2-тиоурацила генерируется анион 6-метил-2-тиоурацила. При выборе растворителя для проведения реакции 6-метил-2-тиоурацила с *n*-(1-адамантил)бензилбромидом нами были учтены следующие требования: создание гомогенной реакционной массы, поддержание необходимого температурного режима и полярность растворителя. Всем этим требованиям отвечает диоксан.

Литература

1. *S*- и *O*-анионы, генерируемые из 6-метил-2-тио-, 2-алкил(аралкил)тиоурацилов, в синтезе *S*-моно- и *S*,*O*-диалкил-, бензилпроизводных. Титова Е.С. диссертация на соискание ученой степени кандидата химических наук/Волгоград, 2005.
2. Способ получения 1,3-ди[4-(6-метил-4-пиримидинон-2-тио)метилфенил]адамантиана. Рахимов А.И., Титова Е.С. патент на изобретение RUS 231141211.07.2006
3. Нуклеофильное замещение в бензил 1-(хлорметил)-3-феноксибензилхлоридах с участием 4-метил-6-оксо-1,6-дигидро-2-пиримидинтиолат аниона. Рахимов А.И., Попов Ю.В., Титова Е.С. Известия волгоградского государственного технического университета. 2005. № 1. С. 61 – 64.
4. Особенности синтеза 2-алкил(арилалкил)тио-6-метилпиримидин-4(3H)-онов и 2-алкил(арилалкил)тио-4-алкил(арилалкил)окси-6-метилпиримидинов. Рахимов А.И., Титова Е.С. ЖОХ. 2007. Т. 43. № 1. С. 92-98.
5. Генерация *S*- и *O*-анионов из 6-метил-2-тио-, 2-алкил(аралкил)тиоурацилов в синтезе *S*-моно- и *S*,*O*-

- дипроизводных. Рахимов А.И., Титова Е.С., Федун Р.Г., Бабкин В.А., Стоянов О. В., Заиков Г.Е. // Вестник Казанского технологического университета. - 2013. - Т. 16, № 5. - С. 23-29.
6. Синтез симметричных и несимметричных S,O-дипроизводных 6-метил-2-тиоурацила. Рахимов А.И., Титова Е.С. Известия волгоградского государственного технического университета. 2006. № 1. С. 66 – 72.
 7. Особенности нуклеофильного замещения в алкил- и бензилгалогенидах анионами, генерируемыми из 4-гидроксиг-2-меркапто-6-метилпиримидина. Рахимов А.И., Титова Е.С., Федун Р.Г., Бабкин В.А. Химия гетероциклических соединений. 2008. № 6. С. 874-883.
 8. Synthesis of 2-alkyl(aralkyl)sulfanyl-6-methylpyrimidin-4(3h)-ones and 4-alkyl(aralkyl)oxy-2-alkyl(aralkyl)sulfanyl-6-methylpyrimidines. Rakhimov A.I., Titova E.S. Russian Journal of Organic Chemistry. 2007. T. 43. № 1. С. 96-102.
 9. Реакционная способность S- и О-анионов, генерируемых из 6-метил-2-тио-, 2-тиоалкил(аралкил)урацилов. Рахимов А.И., Титова Е.С., Федун Р.Г., Бабкин В.А., Белоусова В. С., Русанова С. Н., Заиков Г.Е. // Вестник Казанского технологического университета. - 2013. - Т. 16, № 5. - С. 16-20.
 10. Квантово-химический анализ реакционной способности S- и О-анионов, генерируемых из 6-метил-2-тио-, 2-алкил(аралкил)тиоурацилов. Рахимов А.И., Титова Е.С., Федун Р.Г., Бабкин В.А. Известия волгоградского государственного технического университета. 2008. Т. 1. № 5. С. 70 – 75.
 11. Квантово-химические исследования механизма синтеза 2-метил(бензил)тио-4-метил(бензил)оксипиримидина. Бабкин В.А., Рахимов А.И., Титова Е.С., Федун Р.Г., Решетников Р.А., Белоусова В. С., Заиков Г.Е. Химическая физика и мезоскопия. 2007. Т. 9. № 3. С. 263-275.
 12. Теоретический анализ реакционной способности s- и о-анионов, генерируемых из 6-метил-2-тио-, 2-тиоалкил(аралкил) урацилов. Рахимов А.И., Бабкин В.А., Титова Е.С., Федун Р.Г., Белоусова В.С., Заиков Г.Е. В сборнике: Теоретические и прикладные аспекты квантово-химических расчетов уникальных молекулярных систем сборник статей: к 59-летию со дня рождения профессора В. А. Бабкина. М-во образования и науки Российской Федерации, Волгоградский государственный архитектурно-строительный университет, Серебряковский филиал, Кафедра математики и естественнонаучных дисциплин; под редакцией В. А. Бабкина. Волгоград, 2011. С. 41-50.

© **Е. С. Титова** — к.х.н. доц. каф. органической химии Волгоградского госуд. технич. ун-та, titova0512@rambler.ru; **А. И. Рахимов** — д-р хим. наук, проф. той же кафедры, акад. РАЕН, organic@vstu.ru; **В. А. Бабкин** — д-р хим. наук, проф., акад. РАЕ, акад. Международной академии «Контенант», нач. научн. отдела Себряковского филиала Волгоградского госуд. ун-та; **А. В. Игнатов** — студ. того же вуза, bartsimpson35@yandex.ru; **Г. Е. Заиков** — д-р хим. наук, проф., акад. Международной академии наук (Мюнхен, Германия), Институт биохимической физики, РАН, Москва, chembio@sky.chph.ras.ru; **В. Г. Заиков** – сотр. Института биохимической физики РАН; **О. В. Стоянов** — д-р техн. наук, проф., зав. каф. технологии пластических масс КНИТУ, stoyanov@mail.ru.

© **Е. S. Titova** – Candidate of Chemical Sciences, professor of department “Organic Chemistry” of Volgograd State Technical University. E-mail: titova0512@rambler.ru; **A. I. Rakhimov** – Doctor of Chemical Sciences, professor, academician of Russian Academy of Natural Sciences. Department “Organic Chemistry” of Volgograd State Technical University. E-mail: organic@vstu.ru; **V. A. Babkin** – Doctor of Chemical Sciences, professor, academician of international academy “Contentant”, Head of Science department of Volgograd State Architecture Building University, Sebyakov’s Branch. E-mail: Babkin_v.a@mail.ru; **A. V. Ignatov** – 4th year student of class “S41-d” of Volgograd State Architecture Building University, Sebyakov’s Branch. E-mail: Bartsimpson35@yandex.ru; **G. E. Zaikov** – Doctor of Chemical Sciences, professor, academician of international academy of Science (Munich, Germany), Honored scientist of Russian Federation. Institute of Biochemical Physics, Moscow. E-mail: chembio@sky.chph.ras.ru; **V. G. Zaikov** - Institute of biochemical physics; **O. V. Stoyanov** – Doctor of Engineering Sciences, professor of department “Technology of plastic masses” of Kazan State Technical University. E-mail: stoyanov@mail.ru.