

Посвящается юбилею
академика Валерия Николаевича Чарушина

Н. П. Бельская*, А. В. Кокшаров, А. И. Елисеева,
Дж. Фан^a, В. А. Бакуев

СИНТЕЗ И ОКИСЛИТЕЛЬНАЯ ЦИКЛИЗАЦИЯ
3-АМИНО-2-АРИЛАЗО-5-*трем*-ЦИКЛОАЛКИЛАМИНОТИОФЕНОВ

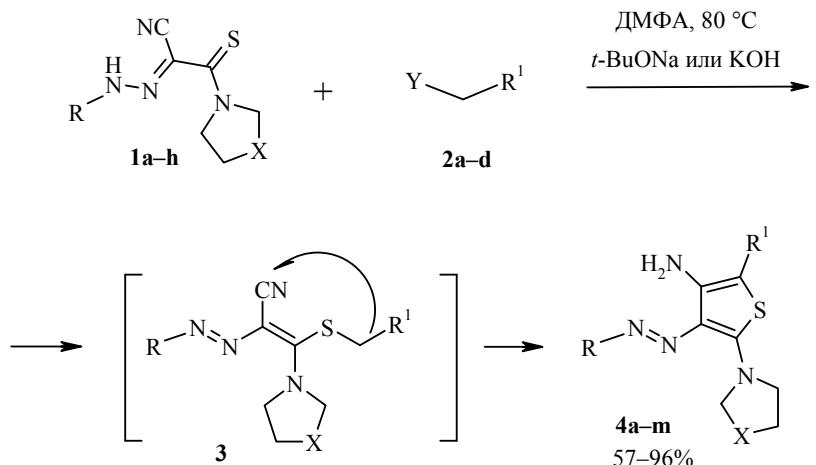
Осуществлён синтез серии 3-амино-4-арилазо-4,5-дигидротиофенов при взаимодействии арилгидразонотиоацетамидов, содержащих *трем*-циклоалкиламиногруппу, с α -галогенкетонами, 2-хлорацетонитрилом и 4-нитробензилбромидом. Изучено их окисление в присутствии ацетатов металлов, показано, что нагревание в пиридине с $\text{Cu}(\text{OAc})_2$ приводит к образованию тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолатов.

Ключевые слова: арилгидразонотиоацетамиды, галогенкарбонильные соединения, тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолаты, тиофены, *трем*-циклоалкиламины, окисление.

α -Галогенкарбонильные соединения, включая такие производные как α -хлоруксусная кислота и 2-галогенкетоны или фенацилбромиды, широко используются в органическом синтезе для получения различных гетероциклических соединений [1–9]. Ранее мы показали, что взаимодействие арилгидразонотиоацетамидов с α -галогенкетонами приводит к образованию 1,3-тиазолов или 4,5-дигидротиофенов, в зависимости от электронных и пространственных эффектов заместителей у атома азота тиоамидного фрагмента и природы заместителя в ароматическом цикле [6–9]. Целью настоящей работы являются определение области распространения этой реакции для синтеза тиофенов и изучение химических свойств полученных гетероциклических соединений.

Реакцию арилгидразонотиоацетамидов **1a–h**, содержащих *трем*-циклоалкиламинный заместитель в тиоамидной группе, с α -галогенкетонами **2a,c**, хлорацетонитрилом **2c** и 4-нитробензилбромидом **2d** проводили при нагревании в присутствии сильных оснований.

В результате этого исследования была получена серия 3-амино-2-арилазотиофенов **4a–m**, механизм образования которых можно представить как нуклеофильное присоединение метиленовой группы к атому углерода цианогруппы в первоначально образующемся интермедиате **3**. В спектрах ЯМР ^1H аминотиофенов **4a–m** присутствует сигнал группы NH_2 в виде двух широких однопротонных синглетов или двухпротонного синглета в области 9.00–10.10 м. д., а также сигналы протонсодержащих групп заместителя R , R' и *трем*-циклоалкиламиногруппы. В ИК спектрах 3-аминотиофенов **4** имеется две полосы поглощения группы NH_2 в области 3260–3450 cm^{-1} . Полоса поглощения, соответствующая колебаниям связи $\text{C}=\text{O}$,

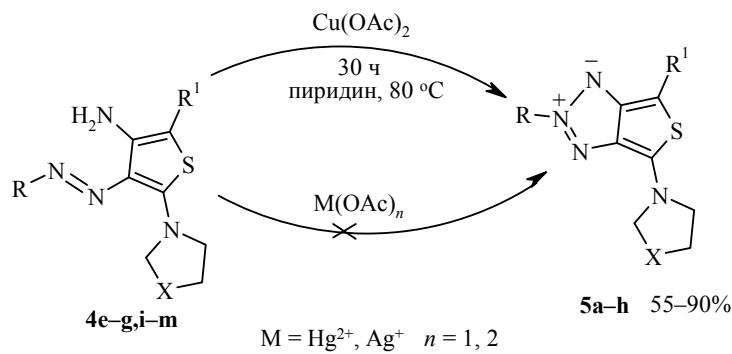


1 a–c R = 4-MeOC₆H₄, **a** X = CH₂, **b** X = (CH₂)₂, **c** X = OCH₂, **d–h** R = Ph, **d** X = CH₂, **e** X = (CH₂)₂, **f** X = O(CH₂)₃, **h** X = CH₂N–Ph; **2 a, b** Y = Cl, **a** R¹ = MeCO, **b** R¹ = CN; **c, d** Y = Br, **c** R¹ = 4-ClC₆H₄CO, **d** R¹ = 4-NO₂C₆H₄CH₂; **4 a–m** R = 4-MeOC₆H₄, **a–c** R¹ = COMe, **a** X = CH₂, **b** X = (CH₂)₂, **c** X = OCH₂, **d** R¹ = CN, X = CH₂, **e–g** R¹ = 4-ClC₆H₄CO, **e** X = CH₂, **f** X = (CH₂)₂, **g** X = OCH₂, **h** R¹ = 4-NO₂C₆H₄, X = OCH₂; **i–l** R = Ph, R¹ = 4-ClC₆H₄CO, **i** X = CH₂, **j** X = (CH₂)₂, **k** X = OCH₂, **l** X = (CH₂)₃, R = Ph, R¹ = 4-ClC₆H₄CO, **m** R = Ph, R¹ = 4-ClC₆H₄CO, X = CH₂N–Ph

в ИК спектрах соединений **4a–c, e–g, i–l** смещена в область 1575–1600 cm^{-1} , что свидетельствует об образовании в их молекуле внутримолекулярных водородных связей. При замене ацильного или бензоильного заместителя R¹ в соединениях **4a, c, e** на циано- или 4-нитрофенильную группу сигналы протонов группы NH₂ в спектрах ЯМР ¹H соединений **4d, h** смещаются в сильное поле на 2.6–2.0 и 0.6–1.2 м. д., что может быть следствием ослабления внутримолекулярной водородной связи, в которой участвует эта группа.

Мы обнаружили, что при окислении 3-амино-4-арил-5-*трем*-циклоалкиламинотиофенов **4e–g, i–m** в пиридине в присутствии ацетата меди и нагревании до 80 °C происходит образование 1Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолатов **5a–h**, строение которых было подтверждено с помощью спектральных методов и данных элементного анализа.

В масс-спектре бициклических цвиттер-ионных соединений **5a–h** присутствует пик молекулярного иона, отличающийся на 2 единицы от молекулярной массы исходных соединений. В спектрах ЯМР ¹H триазолийолатов **5a–h** по сравнению со спектрами тиофенов **4** отсутствуют сигналы группы NH₂, а сигналы протонов в *ортого*-положении ароматических циклов заместителя R смещаются в область слабого поля на 0.5 м. д. В ИК спектрах тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолатов **5a–h**, в отличие от спектров исходных тиофенов **4**, отсутствуют полосы поглощения, соответствующие валентным колебаниям связей NH аминогруппы. Полоса поглощения валентных колебаний связи CO карбонильной группы наблюдается в области 1575–1604 cm^{-1} .



5 a–h $\text{R}^1 = 4\text{-ClC}_6\text{H}_4\text{CO}$, **a–c** $\text{R} = 4\text{-MeOC}_6\text{H}_4$, **a** $\text{X} = \text{CH}_2$, **b** $\text{X} = (\text{CH}_2)_2$, **c** $\text{X} = \text{OCH}_2$,
d–h $\text{R} = \text{Ph}$, **d** $\text{X} = \text{CH}_2$, **e** $\text{X} = (\text{CH}_2)_2$, **f** $\text{X} = (\text{OCH}_2)_2$, **g** $\text{X} = (\text{CH}_2)_3$, **h** $\text{X} = \text{CH}_2\text{NPh}$

В УФ спектрах тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолатов **5a–h** имеется три максимума поглощения в области 272–290, 360–370 и 482–540 нм. Причём наблюдается значительный батохромный сдвиг длинноволнового максимума (100 нм) по сравнению с УФ спектрами исходных 4-арилазо-5-*трет*-циклоалкиламинотиофенов **4**.

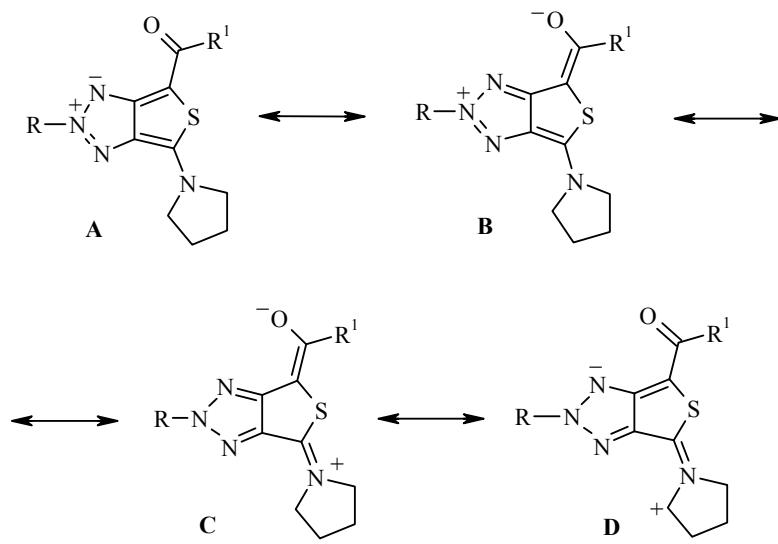
Использование разных соотношений ацетата меди(II) и арилгидразонтиофена, а также нагревание в отсутствие Cu(OAc)_2 показали, что соль меди(II) участвует в этом превращении в качестве катализатора (таблица).

Нагревание арилазоаминотиофенов **4** в присутствии ацетатов ртути(II) и серебра(I) не привело к образованию новых продуктов.

Использование в качестве исходных соединений при окислении в присутствии Cu(AcO)_2 тиофенов **4d,h**, содержащих цианогруппу или 4-нитрофенильный заместитель в положении 5 тиофенового цикла, не приводит к образованию новых соединений. Этот факт позволяет предположить, что для реализации окислительной циклизации 3-амино-4-арилазотиофенов **4** важным фактором является присутствие в положении 2 гетероцикла карбонильной группы. Механизм активации соединений **4e–g,i–m** может быть связан с каталитическим действием группы C=O за счёт образования водородной связи с аминогруппой, а также повышением стабильности бициклических триазолийолатов **5a–h**, благодаря вовлечению карбонильной группы в положении 4 бицикла в делокализацию отрицательного заряда.

Влияние соотношения субстрат : Cu(OAc)_2 на время реакции и выход тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолата **5f**

№ п/п	$4\text{g} : \text{Cu(OAc)}_2$	Время реакции, ч	Выход 5f , %
1	1 : 2	20	63
2	1 : 1	25	55
3	10 : 1	30	46



Появление зарядов на атомах азота и кислорода подтверждается смещением сигналов в спектрах ЯМР ^1H , батохромного сдвига длинноволнового максимума в УФ спектрах, а также смещением полосы поглощения карбонильной группы в ИК спектре тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазолийолатов **5a–h**.

Проведённое исследование показало, что реакция 2-арилгидразоно-2-циантиоацетамидов **1** с α -галогенкарбонильными соединениями и 4-нитробензилбромидом является удобным методом синтеза полифункциональных тиофенов, которые могут быть использованы для синтеза новых конденсированных гетероциклических производных, включающих этот циклический фрагмент.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

ИК спектры измерены на фурье-спектрометре Bruker Alpha (НПВО, ZnSe). УФ спектры записаны на спектрометре Perkin–Elmer Lambda 45 в ТГФ. Спектры ЯМР ^1H и ^{13}C получены на приборе Bruker AVANCE II 400 (400 и 100 МГц соответственно) в ДМСО- d_6 (соединения **4a–m**), пиридин- d_5 (соединения **5a,c,d,h**) и 1,4-диоксан- d_8 (соединения **5b,e–g**), внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры зарегистрированы на приборе Varian MAT 311A, энергия ионизации 70 эВ. Контроль за ходом реакции и индивидуальность полученных веществ осуществлялся с помощью ТХС на пластинках Sorbfil UV-254 в системе этилацетат–гексан, 1 : 1; хлороформ–ацетон, 30 : 1; хлороформ–гексан–ацетон, 5 : 4 : 1.

Арилгидразоноцианацетамиды получены по описанному ранее методу [10].

Взаимодействие арилгидразонотиоацетамидов **1a–h с галогенкарбонильными соединениями **2a–d**** (общая методика). К раствору 1 ммоль арилгидразонотиоацетамида **1** в 5 мл ДМФА добавляют 1 ммоль соединения **2** и 0.23 г (2 ммоль) *t*-BuOK. Реакционную массу выдерживают при температуре 80 °C до исчезновения исходных веществ (ТХС) и выливают в воду, выделившийся осадок отфильтровывают и перекристаллизовывают из этилового спирта.

1-[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-(пирролидин-1-ил)тиофен-2-ил]этан-

он (4а). Выход 47%; т. пл. 238–239 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1581 (CO), 2830, 2850, 2900, 2940, 2970 (C–H); 3350, 3400 (N–H). УФ спектр, λ_{\max} , нм ($\lg \varepsilon$): 350 (6.86), 445 (6.38). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 2.09–2.12 (4H, м, 2CH₂); 2.21 (3H, с, COCH₃); 3.79–3.85 (4H, м, CH₂); 3.86 (3H, с, OCH₃); 6.94 и 7.55 (4H, AA'XX', J = 8.8, Ar); 8.76 (1H, уш. с, NH); 9.01 (1H, уш. с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 344 [M]⁺ (29). Найдено, %: C 59.49; H 6.05; N 16.35; S 9.23. C₁₇H₂₀N₄O₂S. Вычислено, %: C 59.28; H 5.85; N 16.27; S 9.31.

1-[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-пиперидинотиофен-2-ил]этанон (4б).

Выход 55%; т. пл. 236–237 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1578 (CO), 2835, 2970 (C–H), 3355, 3440 (N–H). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 1.76–1.82 (6H, м, 3CH₂); 2.09 (3H, с, COCH₃); 3.83 (3H, с, OCH₃); 3.85–3.90 (4H, м, 2CH₂); 6.95 и 7.56 (4H, AA'XX', J = 9.2, Ar); 8.60 (1H, уш. с, NH); 8.72 (1H, уш. с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 358 [M]⁺ (17). Найдено, %: C 60.19; H 6.28; N 15.48. C₁₈H₂₂N₄O₂S. Вычислено, %: C 60.31; H 6.19; N 15.63.

1-[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-морфолинотиофен-2-ил]этанон (4с).

Выход 49%; т. пл. 243–244 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1596 (CO), 2850, 2975 (C–H), 3350, 3400 (N–H). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 2.12 (3H, с, COCH₃); 3.82–3.87 (4H, м, 2CH₂); 3.84 (3H, с, OCH₃); 3.87–3.89 (4H, м, 2CH₂); 7.58 и 7.97 (4H, AA'XX', J = 9.2, Ar); 8.57 (1H, с, NH); 8.63 (1H, с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 360 [M]⁺ (22). Найдено, %: C 56.89; H 5.68; N 15.66. C₁₇H₂₀N₄O₃S. Вычислено, %: C 56.65; H 5.59; N 15.54.

3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-(пирролидин-1-ил)тиофен-2-карбонитрил (4д).

Выход 60%; т. пл. 240–241 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 2166 (C≡N), 2832, 2863, 2965, 2982 (C–H), 3300, 3370 (N–H). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 2.11–2.14 (4H, м, 2CH₂); 3.75–3.78 (4H, м, 2CH₂); 3.87 (3H, с, OCH₃); 6.77 (2H, уш. с, NH₂); 6.95–7.00 (2H, м, Ar); 7.55–7.58 (2H, м, Ar). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 327 [M]⁺ (18). Найдено, %: C 56.43; H 5.39; N 21.53. C₁₆H₁₇N₅OS. Вычислено, %: C 58.70; H 5.23; N 21.39.

[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-(пирролидин-1-ил)тиофен-2-ил](4-хлорфе-нил)метанон (4е).

Выход 75%; т. пл. 270–271 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1600 (CO), 2830, 2850, 2900, 2940, 2960 (C–H), 3450 (NH). УФ спектр, λ_{\max} , нм ($\lg \varepsilon$): 378 (6.68), 436 (6.48). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 2.03–2.14 (4H, м, 2CH₂); 3.82 (3H, с, OCH₃); 4.63–4.82 (4H, м, 2CH₂); 7.00 и 7.61 (4H, AA'XX', J = 8.8, Ar); 7.48 и 7.63 (4H, AA'XX', J = 8.3, Ar); 9.14 (1H, с, NH); 9.16 (1H, с, NH). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 440 [M]⁺ (9). Найдено, %: C 60.25; H 5.14; N 12.43. C₂₂H₂₁ClN₄O₂S. Вычислено, %: C 59.92; H 4.80; N 12.71.

[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-пиперидинотиофен-2-ил](4-хлорфенил)-метанон (4f). Выход 51%; т. пл. 202–203 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1595 (CO), 2963 (C–H), 3320 (N–H). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 1.73–1.79 (6H, м, 3CH₂); 3.84 (3H, с, OCH₃); 3.85–4.00 (4H, м, 2CH₂); 6.97 и 7.59 (4H, AA'XX', J = 8.8, Ar); 7.43 и 7.60 (4H, AA'XX', J = 8.4, Ar); 9.14 (2H, уш. с, NH₂). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 454 [M]⁺ (8). Найдено, %: C 61.13; H 5.28; N 11.99. C₂₃H₂₃ClN₄O₂S. Вычислено, %: C 60.72; H 5.10; N 12.31.

[3-Амино-4-(4-метоксифенилазо)-5-морфолинотиофен-2-ил](4-хлорфенил)-метанон (4g). Выход 63%; т. пл. 204–205 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1601 (CO), 2852, 2924, 2953 (C–H), 3433 (N–H). Спектр ЯМР ^1H , δ , м. д. (J , Гц): 3.80–3.82 (4H, м, 2CH₂); 3.85 (3H, с, OCH₃); 3.87–3.91 (4H, м, 2CH₂); 6.98 и 7.60 (4H, AA'XX', J = 8.8, Ar); 7.44 и 7.62 (4H, AA'XX', J = 8.4, Ar); 9.07 (2H, уш. с, NH₂). Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн.}}$, %): 456 [M]⁺ (18). Найдено, %: C 57.66; H 4.81; N 12.47. C₂₂H₂₁ClN₄O₃S. Вычислено, %: C 57.83; H 4.63; N 12.26.

4-(4-Метоксифенилазо)-5-морфолино-2-(4-нитрофенил)тиофен-3-амин (4h).

Выход 49%; т. пл. 238–239 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1585 (CO), 2840, 2969 (C–H), 3248, 3462 (N–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 3.79 (3H, с, OCH₃); 3.80–3.92 (8H, м, 4CH₂); 7.00 (2H, д, *J* = 8.8, Ar); 7.55–7.60 (4H, м, Ar); 8.12 (2H, уш. с, NH₂); 8.19 (2H, д, *J* = 9.2, Ar). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 439 [M]⁺ (22). Найдено, %: C 57.15; H 4.95; N 15.83. C₂₁H₂₁N₅O₄S. Вычислено, %: C 57.39; H 4.82; N 15.94.

[3-Амино-5-(пирролидин-1-ил)-4-фенилазотиофен-2-ил](4-хлорфенил)метанон (4i). Выход 65%; т. пл. 225–226 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1590 (CO), 2918, 2937, 2997 (C–H), 3430 (N–H). УФ спектр, λ_{max} , нм (lg ε): 365 (6.24), 430 (5.83). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 1.11–1.18 (2H, м, CH₂); 1.20–1.28 (2H, м, CH₂); 2.05–2.13 (4H, м, 2CH₂); 7.33 (1H, т, *J* = 7.2, C₆H₅); 7.48–7.57 (4H, м, C₆H₅); 7.64–7.70 (4H, м, Ar); 9.24 (1H, с, NH); 9.32 (1H, с, NH). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 410 [M]⁺ (23). Найдено, %: C 61.60; H 4.80; N 13.75. C₂₁H₁₉ClN₄OS. Вычислено, %: C 61.38; H 4.66; N 13.63.

[3-Амино-5-пиперидино-4-фенилазотиофен-2-ил](4-хлорфенил)метанон (4j). Выход 57%; т. пл. 180–181 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1579 (CO), 2854, 2943 (C–H), 3352 (N–H). УФ спектр, λ_{max} , нм (lg ε): 366 (6.22), 445 (5.69). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 1.75–1.82 (6H, м, 3CH₂); 3.94–3.97 (4H, м, 2CH₂); 7.32 (1H, т, *J* = 7.2, Ar); 7.42–7.45 (4H, м, Ar); 7.60–7.62 (4H, м, Ar); 9.20 (2H, с, NH₂). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 424 [M]⁺ (12). Найдено, %: C 61.92; H 5.50; N 13.26. C₂₂H₂₁ClN₄OS. Вычислено, %: C 62.18; H 4.98; N 13.18.

[3-Амино-5-морфолино-4-фенилазотиофен-2-ил](4-хлорфенил)метанон (4k). Выход 75%; т. пл. 220–221 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1580 (CO), 2856, 2922, 3029 (C–H), 3264, 3378 (N–H). УФ спектр, λ_{max} , нм (lg ε): 360 (6.49), 450 (5.80). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 3.78–3.81 (4H, м, 2CH₂); 3.92–3.95 (4H, м, 2CH₂); 7.40 (1H, т, *J* = 7.2, Ar); 7.40–7.57 (4H, м, Ar); 7.65–7.70 (4H, м, Ar); 9.15 (2H, уш. с, NH₂). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 426 [M]⁺ (20). Найдено, %: C 59.22; H 4.61; N 13.20. C₂₁H₁₉ClN₄O₂S. Вычислено, %: C 59.08; H 4.49; N 13.12.

[3-Амино-5-(азепан-1-ил)-4-фенилазотиофен-2-ил](4-хлорфенил)метанон (4l). Выход 60%; т. пл. 208–209 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1575 (CO), 2924, 2939, 2941 (C–H), 3260 (N–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 1.55–1.67 (4H, м, 2CH₂); 1.78–1.96 (4H, м, 2CH₂); 3.94–3.96 (4H, м, 2CH₂); 7.30 (1H, т, *J* = 7.4, Ar); 7.41–7.46 (4H, м, Ar); 7.55–7.63 (4H, м, Ar); 9.26 (1H, с, NH); 9.36 (1H, с, NH). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 438 [M]⁺ (12). Найдено, %: C 63.19; H 5.41; N 12.88. C₂₃H₂₃ClN₄OS. Вычислено, %: C 62.93; H 5.28; N 12.76.

[3-Амино-4-фенилазотиофен-2-ил-5-(4-фенилпiperазин-1-ил)](4-хлорфенил)метанон (4m). Выход 68%; т. пл. 213–214 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1596 (CO), 2839, 2850 (C–H), 3430 (N–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 3.40–3.42 (4H, м, 2CH₂); 4.11–4.13 (4H, м, 2CH₂); 6.79 (1H, т, *J* = 7.6, Ar); 6.92 (2H, д, *J* = 7.2, Ar); 7.21 (2H, т, *J* = 7.2, Ar); 7.37 (1H, т, *J* = 7.2, Ar); 7.49–7.51 (4H, м, Ar); 7.62–7.67 (4H, м, Ar); 9.16 (2H, уш. с, NH₂). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 501 [M]⁺ (16). Найдено, %: C 64.38; H 4.95; N 13.88. C₂₇H₂₄ClN₅OS. Вычислено, %: C 64.60; H 4.82; N 13.95.

Окисление 3-амино-4-арилазо-5-*трем*-циклоалкиламинотиофенов 4. К раствору 1 ммоль 3-амино-4-арилазотиофена 4 в пиридине добавляют 0.364 г (2 ммоль) Cu(OAc)₂, выдерживают при 80 °С и перемешивании 20 ч (TCX). Реакционную массу выливают на лёд, выпавший осадок отфильтровывают и промывают водой.

[2-(4-Метоксифенил)-6-(пирролидин-1-ил)-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илиден](4-хлорфенил)метанолат (5a). Выход 90%; т. пл. 266–267 °С. ИК спектр, ν , см⁻¹: 1575 (CO), 2943 (C–H). УФ спектр, λ_{max} , нм (lg ε): 275 (6.25), 348 (6.39), 478 (5.92). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (*J*, Гц): 2.03–2.17 (4H, м, 2CH₂); 4.63–4.82 (4H, м, 2CH₂); 3.82 (3H, с, OCH₃); 6.99 и 8.04 (4H, AA'XX', *J* = 8.8, Ar);

7.45 и 8.15 (4H, AA'XX', *J* = 8.4, Ar). Масс-спектр, *m/z* (*I*_{отн.}, %): 438 [M]⁺ (100).

Найдено, %: C 60.35; H 4.23; N 12.84. $C_{22}H_{19}ClN_4O_2S$. Вычислено, %: C 60.20; H 4.36; N 12.76.

[2-(4-Метоксифенил)-6-пиперидино-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен](4-хлорфенил)метанолат (5b). Выход 63%; т. пл. 242–243 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1575 (CO), 2860, 2943 (C–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 1.90–2.02 (6H, м, 3CH₂); 3.85 (3H, с, OCH₃); 3.87–3.94 (2H, м, CH₂); 4.15–4.22 (2H, м, CH₂); 7.05 и 8.05 (4H, AA'XX', J = 9.2, Ar); 7.40 и 8.10 (4H, AA'XX', J = 8.8, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 452 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 60.73; H 4.56; N 12.25. $C_{23}H_{21}ClN_4O_2S$. Вычислено, %: C 60.99; H 4.67; N 12.37.

[2-(4-Метоксифенил)-6-морфолино-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен](4-хлорфенил)метанолат (5c). Выход 56%; т. пл. 260–261 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1590 (CO), 2860, 2940 (C–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 3.87 (3H, с, OCH₃); 3.84–3.91 (4H, м, 2CH₂); 3.92–3.99 (4H, м, 2CH₂); 7.08 и 8.04 (4H, AA'XX', J = 9.2, Ar); 7.49 и 8.05 (4H, AA'XX', J = 8.4, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 454 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 58.22; H 4.32; N 12.53. $C_{22}H_{19}ClN_4O_3S$. Вычислено, %: C 58.08; H 4.21; N 12.32.

**[6-(Пирролидин-1-ил)-2-фенил-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен]-
(4-хлорфенил)метанолат (5d).** Выход 94%; т. пл. 220–221 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1604 (CO). УФ спектр, λ_{max}, нм (lg ε): 272 (6.44), 360 (6.14), 482 (6.07). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 1.82–1.93 (4H, м, 2CH₂); 3.23–3.81 (4H, м, 2CH₂); 7.21–7.58 (3H, м, Ar); 7.65 (2H, д, J = 8.4, Ar); 8.30 и 8.63 (4H, AA'XX', J = 8.0, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 408 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 61.53; H 4.02; N 13.81. $C_{21}H_{17}ClN_4OS$. Вычислено, %: C 61.68; H 4.19; N 13.70.

**[6-Пиперидин-2-фенил-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен]-
(4-хлорфенил)метанолат (5e).** Выход 52%; т. пл. 198–199 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1595 (CO), 2858, 2939 (CH). УФ спектр, λ_{max}, нм (lg ε): 272 (6.34), 370 (5.99), 523 (5.92). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 1.62–1.84 (6H, м, 3CH₂); 3.57–3.71 (2H, м, CH₂); 3.96–3.99 (2H, м, CH₂); 7.45–7.60 (5H, м, Ar); 8.03 (1H, т, J = 8.8, Ar); 8.15–8.21 (3H, м, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 422 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 62.57; H 4.65; N 13.10. $C_{22}H_{19}ClN_4OS$. Вычислено, %: C 62.48; H 4.53; N 13.25.

**[6-(Морфолино)-2-фенил-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен]-
(4-хлорфенил)метанолат (5f).** Выход 63%; т. пл. 210–211 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1589 (CO). УФ спектр, λ_{max}, нм (lg ε): 280 (6.53), 360 (6.25), 540 (6.04). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 3.63–3.73 (2H, м, CH₂); 3.87–3.93 (6H, м, 3CH₂); 7.43–7.58 (7H, м, Ar); 8.14 (2H, д, J = 8.4, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 424 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 59.15; H 4.12; N 13.34. $C_{21}H_{17}ClN_4O_2S$. Вычислено, %: C 59.36; H 4.03; N 13.19.

**[2-Фенил-6-(4-фенилпиперазин-1-ил)-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен]-
(4-хлорфенил)метанолат (5g).** Выход 94%; т. пл. 219–220 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1589 (CO), 2854, 2943 (C–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 3.40–3.42 (2H, м, CH₂); 3.42–3.45 (2H, м, CH₂); 3.63–3.83 (2H, м, CH₂); 3.83–3.90 (2H, м, CH₂); 6.80–7.00 (4H, м, Ar); 7.20–7.28 (2H, м, Ar); 7.46–7.55 (6H, м, Ar); 8.17–8.22 (2H, м, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 499 [M]⁺ (54). Найдено, %: C 64.87; H 4.75; N 14.15. $C_{27}H_{22}ClN_5OS$. Вычислено, %: C 64.73; H 4.63; N 13.98.

**[6-(Азепан-1-ил)-2-фенил-4Н-тиено[3,4-*d*]-1,2,3-триазол-2-ий-4-илен]-
(4-хлорфенил)метанолат (5h).** Выход 53%; т. пл. 230–231 °C. ИК спектр, ν, см⁻¹: 1596 (CO), 2855, 2960 (C–H). Спектр ЯМР ¹H, δ, м. д. (J, Гц): 1.47–1.49 (4H, м, 2CH₂); 1.70–1.80 (4H, м, 2CH₂); 3.42–3.60 (2H, м, CH₂); 4.09–4.22 (2H, м, CH₂); 7.46 (1H, т, J = 7.2, Ar); 7.53–7.60 (2H, м, Ar); 7.68 (2H, д, J = 8.4, Ar); 8.33 и 8.65 (4H, AA'XX', J = 8.0, Ar). Масс-спектр, m/z (I_{отн.}, %): 436 [M]⁺ (100). Найдено, %: C 63.35; H 4.73; N 13.02. $C_{23}H_{21}ClN_4OS$. Вычислено, %: C 63.22; H 4.84; N 12.82.

Работа проведена при финансовой поддержке Российского фонда

фундаментальных исследований (грант РФФИ 10-03-96084_р_урал-а).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. В. П. Литвинов, *Успехи химии*, **72**, 75 (2003).
2. В. П. Литвинов, С. Г. Кривоколыско, В. Д. Дяченко, *XTC*, 579 (1999). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **35**, 509 (1999)].
3. K. Gevald, M. Rehwald, H. Muller, P. Bellmann, H. Schafer, *Monatsh. Chem.*, **126**, 341 (1995).
4. M. Aginagalde, A. Arietta, R. Zangi, F. P. Cossio, Y. Vara, V. L. Cebolla, A. Delgado-Camon, *J. Org. Chem.*, **75**, 2776 (2010).
5. S. Ceylan, A. Kirschning, C. Frieze, C. Lammel, K. Mazac, *Angew. Chem., Int. Ed.*, **47**, 8950 (2008).
6. И. В. Парамонов, Н. П. Бельская, В. А. Бакулов, *XTC*, 1416 (2001). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **37**, 1298 (2001)].
7. И. В. Парамонов, Н. П. Бельская, В. А. Бакулов, *XTC*, 1572 (2003). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **39**, 1385 (2003)].
8. Т. Г. Дерябина, Н. П. Бельская, М. И. Кодесс, В. А. Бакулов, *XTC*, 22 (2007). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **43**, 18 (2007)].
9. N. P. Belskaya, V. A. Bakulev, T. G. Deryabina, J. O. Subbotina, M. I. Kodess, W. Dehaen, S. Toppet, K. Robeyns, L. Van Meervelt, *Tetrahedron*, **65**, 7662 (2009).

Уральский федеральный университет
им. первого Президента России Б. Н. Ельцина,
ул. Мира, 19, Екатеринбург 620002, Россия
e-mail: belska@mail.ustu.ru

Поступило 28.02.2011

^aState Key Laboratory of Elemento-Organic Chemistry,
Nankai University, Tianjin 300071, China