

Л. М. Потиха, В. М. Кисиль, А. В. Туров, В. А. Ковтуненко

## КОНДЕНСИРОВАННЫЕ ИЗОХИНОЛИНЫ

29.\* РЕАКЦИИ ОКИСЛЕНИЯ СОЛЕЙ  
5-АРИЛ-7,12-ДИГИДРОИЗОХИНО[2,3-*a*]ХИНАЗОЛИНИЯ

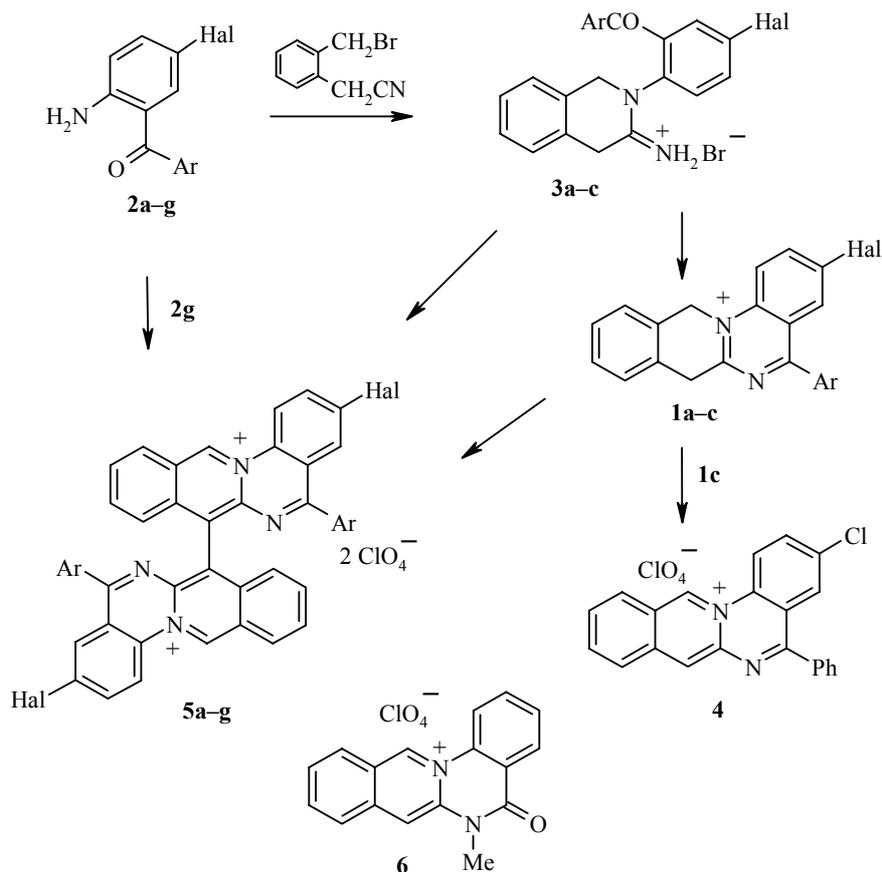
Перхлораты 5-арил-7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолиния легко окисляются кислородом воздуха и образуют продукты окислительного сочетания – перхлораты 5,5'-бис-(арил)-3,3'-дигалоген-[7,7']би[изохино[2,3-*a*]хиназолин]-13,13'-диилия. Нагревание перхлората 3-хлор-5-фенил-7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолиния в нитробензоле приводит к перхлорату 3-хлор-5-фенилизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия. Полученные ароматические производные 5-арилизохино[2,3-*a*]хиназолина в реакциях с нуклеофильными реагентами образуют продукты присоединения по атому С-12.

**Ключевые слова:** 5-арилизохино[2,3-*a*]хиназолин, изохинолины, конденсированные хиназолины, борогидридное восстановление, окисление, окислительное сочетание.

Первые представители гетероциклической системы изохино[2,3-*a*]хиназолина были получены сравнительно недавно [2, 3], и среди них, в том числе, и 5-арилзамещенные производные [2, 4]. Однако свойства последних, в отличие от 5-оксоизохино[2,3-*a*]хиназолинов, не изучались. Вместе с тем, уже имеющиеся данные о биологической активности производных изохинохиназолинов [5, 6] и конденсированных по грани *a* 4-арилхиназолинов [7–9] указывают на перспективность таких исследований.

Ранее [4] нами был предложен метод синтеза солей 5-арил-7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолиния **1a–c**, заключающийся во взаимодействии *o*-(бромметил)фенилацетонитрила с *o*-аминобензофенонами **2a–c** и последующей циклизации первоначально образующихся гидробромидов 2-арил-3-имино-1,4-дигидроизохинолина **3a–c** в присутствии хлорной кислоты. В настоящей работе, данное взаимодействие было подвергнуто более внимательному изучению с целью поиска оптимальной методики синтеза солей изохинохиназолиния **1**, а также изучению спектральных и химических свойств его продуктов. Нами найдено, что результат реакции *o*-(бромметил)фенилацетонитрила с бензофенонами **2** в значительной степени зависит как от условий реакции, так и от природы заместителей в реагенте **2**. Так, при нагревании в ацетонитриле в некоторых случаях (**2b,c**) образовывались смеси бромидов изохинолинимининов **3** с неизвестным продуктом. Добавление к реакционной смеси каталитических количеств уксусной кислоты практически полностью подавляло образование

\* Сообщение 28 см. [1].



**1a–c – 5a–g** Ar, Hal; **a** 4-O<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, Br; **b** 4-BrC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, Br;  
**c** Ph, Cl; **d** 4-MeC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, Br

побочного продукта. При проведении реакции в 2-пропанолe, а в случае бензофенона **2d** независимо от условий, неизвестные соединения являлись единственными продуктами. Аналогичный результат был получен и при длительном (6–30 ч) нагревании гидробромидов иминоизохинолинов **3a–c** и солей 5-арилизохинохиназолиния **1a–c** в ацетонитриле и других растворителях (бензонитрил, ДМСО). На основании этих данных, а также обнаруженной нами ранее [10–12] склонности конденсированных 1,4-дигидроизохинолинов к окислению мы предположили, что и в этом случае образуются продукты окисления, а окислителем является кислород воздуха. Логично было предположить, что такие превращения могут происходить также в присутствии других окислителей, например, в нитробензоле, поскольку именно в этих условиях ранее были получены ароматические производные изохино[2,3-*a*]хиназолин-5(6H)-она [10] и 13-оксо-5H,13H-изохино[3,2-*b*]хиназолин-13(5H)-она [12]. При нагревании в нитробензоле перхлоратов 5-арил-7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолиния **1a–c** также легко образуются продукты окисления и результат этой реакции зависит от природы заместителя в 5-арильной группе. Так, в случае 5-(4-нитрофенил)- и 5-(4-бромфенил)производных **1a,b** образуются

Т а б л и ц а 1

**Спектральные характеристики производных  
5-арлизохино[2,3-*a*]хиназолина 4, 5a–d, 7a,b**

Со- еди- не- ние	ИК спектр, $\nu$ , $\text{cm}^{-1}$	Спектр ЯМР $^1\text{H}$ , $\delta$ , м. д. ( $J$ , Гц)		
		ArH	1H, с, H-12	1H, с, H-7
<b>4</b>	1615 (C=N), 1555, 1500, 1440, 1420, 1355, 1090, 760, 625	9.36 (1H, д, $^3J = 9.0$ , H-1), 8.75 (1H, д, $^3J = 8.4$ , H-11), 8.69 (1H, д, $^3J = 9.0$ , $^4J = 1.2$ , H-2), 8.54 (1H, д, $^3J = 8.0$ , H-8), 8.33 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-9), 8.19 (1H, д, $^4J = 1.2$ , H-4), 8.17 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-10), 7.93 (2H, м, H-2',6'), 7.75 (3H, м, H-4',3',5')	11.41	9.28
<b>5a</b>	1615 (C=N), 1595, 1550, 1400, 1350 (NO <sub>2</sub> ), 1100, 660	9.45 (1H, д, $^3J = 9.0$ , H-1), 8.99 (1H, д, $^3J = 8.4$ , H-11), 8.70 (1H, д, $^3J = 9.0$ , $^4J = 2.0$ , H-2), 8.24 (2H, м, H-4,10), 8.16 (3H, м, H-9,3',5'), 8.00 (1H, д, $^3J = 8.0$ , H-8), 7.56 (2H, д, $^3J = 8.8$ , H-2',6')	11.80	–
<b>5b</b>	1600 (C=N), 1585, 1540, 1500, 1420, 1395, 1350, 1090, 620	9.37 (1H, д, $^3J = 9.0$ , H-1), 8.96 (1H, д, $^3J = 8.4$ , H-11), 8.76 (1H, д, $^3J = 9.0$ , $^4J = 2.0$ , H-2), 8.30 (1H, д, $^4J = 2.0$ , H-4), 8.26 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-10), 8.18 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-9), 8.00 (1H, д, $^3J = 8.0$ , H-8), 7.56 (2H, т, $^3J = 8.8$ , H-3',5'), 7.18 (2H, д, $^3J = 8.8$ , H-2',6')	11.73	–
<b>5c</b>	1615 (C=N), 1595, 1550, 1500, 1395, 1350, 1090, 620	9.49 (1H, д, $^3J = 9.0$ , H-1), 8.98 (1H, д, $^3J = 8.4$ , H-11), 8.56 (1H, д, $^3J = 9.0$ , $^4J = 2.0$ , H-2), 8.26 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-10), 8.17 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-9), 8.14 (1H, д, $^4J = 2.0$ , H-4), 8.06 (1H, д, $^3J = 8.0$ , H-8), 7.48 (1H, т, $^3J = 7.6$ , H-4'), 7.35 (2H, т, $^3J = 7.6$ , H-3',5'), 7.22 (2H, д, $^3J = 7.6$ , H-2',6')	11.73	–
<b>5d*</b>	1610 (C=N), 1595, 1545, 1500, 1425, 1390, 1345, 1090, 620	9.44 (1H, д, $^3J = 9.0$ , H-1), 8.99 (1H, д, $^3J = 8.4$ , H-11), 8.78 (1H, д, $^3J = 9.0$ , $^4J = 2.0$ , H-2), 8.31 (1H, д, $^4J = 2.0$ , H-4), 8.25 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-10), 8.16 (1H, т, $^3J = 8.0$ , H-9), 8.04 (1H, д, $^3J = 8.0$ , H-8), 7.14 (2H, т, $^3J = 8.8$ , H-2',6'), 7.12 (2H, д, $^3J = 8.8$ , H-3',5')	11.73	–
<b>7a</b>	1665 (C=N), 1595, 1540, 1485, 770	7.69 (1H, д, $^3J = 7.8$ , H-2), 7.66 (2H, д, $^3J = 9.0$ , H-2',6'), 7.50 (4H, м, H-1, H-1,3'-5'), 7.04–6.96 (4H, м, H-1,8,10,11), 6.89 (1H, т, $^3J = \text{H-9}$ )	5.08, 2H	5.5
<b>7b</b>	1660 (C=N), 1590, 1535, 1485, 770	7.71 (1H, д, $^3J = 7.8$ , H-2), 7.64 (2H, д, $^3J = 9.0$ , H-2',6'), 7.48 (3H, м, H-1,3',5'), 7.14 (1H, с, H-4), 7.09–6.96 (3H, м, H-8,10,11), 6.90 (1H, т, $^3J = \text{H-9}$ )	5.02, 2H	5.5

\* В спектре ЯМР  $^1\text{H}$  наблюдается сигнал при 2.28 м. д. (3H, с, CH<sub>3</sub>).

в бензонитриле или ацетонитриле, а в случае 5-(4-толил)производного **1c** получено соединение, близкое по своим спектральным характеристикам к продуктам окисления солей **1a,b**, но отличающееся наличием дополнительного сигнала протона в ароматической области.

В ИК спектрах всех продуктов окисления отсутствовали полосы валентных колебаний карбонильных и гидроксигрупп в характерных областях, а в их спектрах ЯМР  $^1\text{H}$  наблюдались только сигналы в области резонанса ароматических протонов. На основании данных ИК и ЯМР спектров и элементного анализа синтезированным соединениям приписано строение ароматических солей – перхлората 3-хлор-5-фенилизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия (**4**) для продукта окисления соли **1c** в нитробензоле и продуктов окислительного сочетания – перхлоратов 5,5'-бис-(арил)-3,3'-дигалоген-[7,7']би[изохино[2,3-*a*][хиназолин]-13,13'-диилия **5a-d** в остальных случаях. Для установления структуры продуктов окисления нами был осуществлен детальный сравнительный анализ спектральных характеристик этих соединений и модельного соединения – перхлората 6-метил-5-оксо-5,6-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия (**6**), строение которого установлено ранее [13].

С этой целью были измерены их спектры ЯМР  $^1\text{H}$  и  $^{13}\text{C}$  (табл. 1), а также применены методы гомоядерной (COSY) и гетероядерной (HMBC и HMQC) двумерной корреляционной спектроскопии. Кроме этого, для выяснения пространственной близости отдельных протонов измерялись спектры NOESY 1D и NOESY. Данные по гетероядерной корреляции для арилпроизводных **4**, **5c,d** и более простого соединения **6** приведены в табл. 2. Имеющиеся данные позволяют произвести полные отнесения сигналов в протонных и углеродных спектрах и сделать выводы о структуре изучаемого соединения. На рисунке показаны сделанные отнесения сигналов и стрелками показаны структурнозначимые корреляции HMBC. Так, для соединения **6** протон с химическим сдвигом 8.63 м. д. имеет корреляции с двумя четвертичными атомами углерода, поглощающими при 140.6 и 141.4 м. д., которые отвечают узловым атомам C-7a и C-6a. Последний атом имеет также корреляции с сигналами протонов 6-метильной группы и H-12, отстоящими на 3 химические связи. Отнесение сигнала карбонильного атома углерода осуществляется на основании корреляций с одной стороны с сигналом метильной группой при N-6, а с другой стороны – с сигналом протона H-4. Интересно, что для карбонильного атома C-5 имеется сильная корреляция с сигналом атома H-1, который отстоит от него на 4 химические связи. Наличие данной корреляции мы объясняем W-взаимодействием. Корреляция через 4 связи имеется также между сигналом протонов метильной группы и сигналом атома C-7.

Для соединений **4** и **5a-d** мы провели аналогичные исследования. Здесь для различных спектров соединений найден целый ряд аналогий с соответствующими спектрами соединения **6**. Так, в наиболее слабом поле имеется синглет с химическим сдвигом 11.4–11.8 м. д. Кроме того, в необычно слабом поле имеются еще несколько сигналов ароматических



ЯЭО для данных соединений является то, что наблюдаемые эффекты отрицательны, а не положительны, как это обычно бывает. Эксперименты по стационарному ЯЭО дают совершенно аналогичные результаты. Единственным возможным объяснением этого эффекта является слишком малое время корреляции молекул. Это характерно для молекул с большой молекулярной массой. Таким образом, данный эксперимент является косвенным подтверждением димерного строения молекул солей **5a–d**. В этом случае молекулярная масса молекул близка к 1000 и для нее возможны отрицательные значения ЯЭО. Строение углеродного скелета молекул соединений **4** и **5c,d** было установлено с помощью измерения спектров ЯМР  $^{13}\text{C}$ . Количество сигналов в углеродных спектрах соответствует имеющемуся в молекулах количеству неэквивалентных атомов углерода. Редактирование спектров в соответствии со спиновыми мультиплетами произведено по методике DEPT. Здесь, как и ожидалось (табл. 2), обнаружен сигнал метильной группы (для **5d**) и 10 сигналов СН (для **5c,d**, 2 из них удвоенной интенсивности), или 11 сигналов СН в случае соединения **4**. Отнесение углеродных сигналов метинных групп сделано с помощью гетероядерной корреляции НМРС. Найденные углерод-протонные корреляции приведены в табл. 2, а наиболее структурнозначимые отражены на рисунке. Наиболее интересным результатом этого эксперимента является корреляция сигнала атома углерода с химическим сдвигом в области 141.5–142.4 с протонным сигналом при 11.4–11.8 м. д. Помимо надежного отнесения соответствующего углеродного сигнала, получено подтверждение того, что при 11.4–11.8 м. д. в спектре ЯМР  $^1\text{H}$  поглощает именно сигнал дезэкранированного протона Н-12. Несколько неожиданной оказалась корреляция слабопольного сигнала Н-1 при 9.33–9.37 с сильнопольным углеродным сигналом при 122 м. д. Это свидетельствует о том, что основной вклад в дезэкранирование сигнала Н-1 вносит несвязанное взаимодействие, а не электронные факторы.

Дальнейшее подтверждение структуры молекул удалось осуществить с помощью протон-углеродных корреляций, полученных методом градиентного НМРС. С помощью найденных таким образом корреляций удалось полностью отнести сигналы в спектрах ЯМР  $^{13}\text{C}$ . Неожиданным оказался химический сдвиг атома С-5. Имеющийся в спектре сигнал при 162.7–163.8 м. д. логичнее всего было бы отнести к атому С-6а, расположенному между двумя гетероциклическими атомами азота, однако этот сигнал имеет корреляции с протонами Н-4 и Н-2'. Таким образом, атом С-5 отделяет от данных протонов не более трех химических связей, что возможно только в случае, если сигнал при 162.7–163.8 м. д. соответствует атому С-5. Данные корреляции весьма интенсивны и найдены для всех изученных соединений. Они сохраняются также при измерении спектров в трифторуксусной кислоте. Сигнал атома С-7, по которому происходит димеризация молекул **5c,d**, идентифицируется на основании корреляций с протоном Н-8. Аналогичная корреляция наблюдается и в случае соли **4**.

Т а б л и ц а 2

Протон-углеродные корреляции для соединений **4**, **5b,d**, **6**

Номер атома	Спектр ЯМР $^{13}\text{C}$ , $\delta$ , м. д.	Спектр ЯМР $^1\text{H}$ , $\delta$ , м. д.; корреляции НМРС	Химические сдвиги протонов, с которыми есть корреляции НМРС, $\delta$ , м. д.
1	2	3	4
<b>Соединение 4</b>			
1	122.0	9.33	–
2	136.5	8.69	8.19, 9.33
3	136.3	–	8.19
4	132.3	8.19	8.69
4a	121.6	–	9.33
5	163.8	–	7.93, 8.19
6a	140.2	–	11.41
7	126.5	9.28	8.55, 8.17
7a	139.5	–	11.41, 8.75, 8.56, 8.33
8	128.3	8.56	–
9	137.6	8.33	8.75
10	129.4	8.17	–
11	130.8	8.75	11.41, 8.33
11a	126.2	–	9.28, 8.17
12	141.5	11.41	–
13a	135.8	–	11.41, 8.69, 8.19
1'	135.6	–	7.75
2'	130.5	7.93	7.75
3'	129.8	7.75	7.93
4'	132.1	7.75	7.93
<b>Соединение 6</b>			
1	119.1	8.92	7.99
2	136.5	8.26	8.47, 7.99
3	132.1	7.99	8.92
4	129.5	8.47	8.26, 7.99
4a	120.9	–	8.92, 7.99
5	157.3	–	8.92, 8.47, 3.85
6a	141.4	–	10.98, 3.85
7	111.2	8.63	10.98, 8.27, 3.85
7a	140.6	–	8.63, 8.50, 8.27
8	127.0	8.27	8.63, 7.92
9	138.6	8.19	8.50, 7.92
10	130.3	7.92	–
11	130.6	8.50	10.98, 8.19
11a	123.8	–	10.98, 8.63, 8.50, 8.27, 7.92
12	141.1	10.98	–
13a	137.0	–	10.98, 8.92, 8.47, 8.26
CH <sub>3</sub>	32.1	3.85	–

Окончание таблицы 2

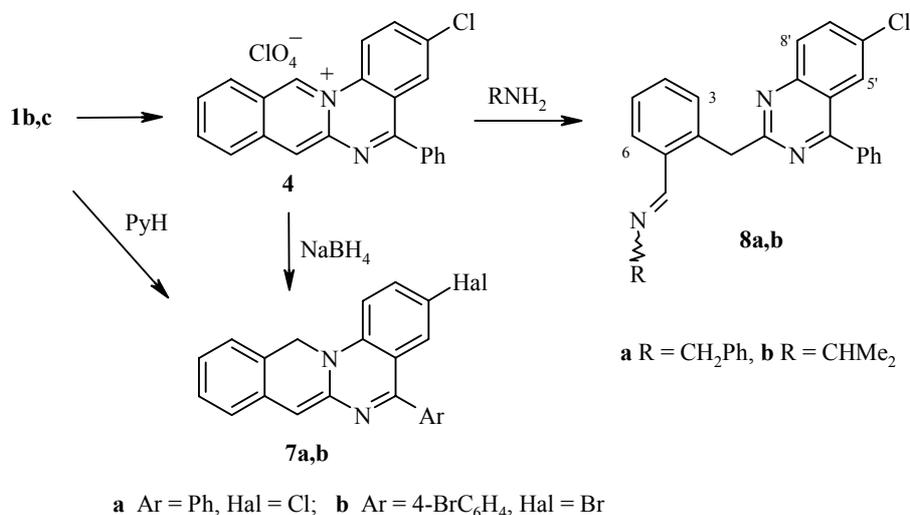
1	2	3	4
---	---	---	---

Соединение <b>5b</b>			
1	121.8	9.37	–
2	139.6	8.76	8.30
3	125.5	–	9.37, 8.76, 8.30
4	132.4	8.30	8.76
4a	121.7	–	9.37
5	162.7	–	9.37, 8.30, 7.18
6a	139.7	–	11.73
7	128.8	–	8.00
7a	139.6	–	11.73, 8.96, 8.18
8	126.9	8.00	–
9	138.5	8.18	8.96
10	132.5	8.26	8.18, 8.00
11	131.8	8.96	11.73
11a	126.2	–	8.26, 8.00
12	142.2	11.73	8.96
13a	136.6	–	11.73, 9.37, 8.76, 8.30
1'	134.4	–	7.56
2'	132.3	7.18	7.56
3'	132.6	7.56	7.18
4'	126.0	–	7.56, 7.18

Соединение <b>5d</b>			
1	122	9.44	–
2	139.2	8.78	8.31
3	125.2	–	9.44, 8.78, 8.31
4	132.4	8.31	8.78
4a	121.8	–	9.44
5	163.4	–	9.44, 8.31, 7.14
6a	139.7	–	11.74
7	128.5	–	8.04, 11.74
7a	139.6	–	8.99, 8.16, 8.04
8	126.9	8.04	–
9	138.2	8.16	8.99
10	132.1	8.25	–
11	131.6	8.99	11.74, 8.16, 8.04
11a	126	–	11.74, 8.99, 8.04
12	142.4	11.73	8.99
13a	136.6	–	11.74, 9.44, 8.78, 8.31
1'	132.4	–	7.12
2'	130.2	7.14	7.12, 2.28
3'	130	7.12	–
4'	142.4	–	7.14, 2.28
CH <sub>3</sub>	21.4	2.28	7.14

Дополнительным подтверждением того, что соединения **5a–d** являются продуктами окислительного сочетания 5-арилизохинолиназолиниевых солей **4**, служит также полное подобие УФ спектров этих солей, свидетельствующее об их изоэлектронности. Кроме того, полученный результат указывает на отсутствие взаимодействия между сопряженными

системами двух фрагментов молекулы в соединениях **5**, что вполне объяснимо, поскольку пространственные затруднения препятствуют их копланарному расположению.



Нам не удалось зарегистрировать масс-спектры солей 5-арилизохинохиназолиния **4** и **5a–d**, что связано, с одной стороны, с ограничениями многих методов по молекулярной массе исследуемых соединений, которая в случае димеров **5a–d** близка к 1000. И, с другой стороны – их лабильностью в присутствии нуклеофилов, в том числе и следов воды, содержащейся в использованных растворителях. Тем не менее, такой результат вполне закономерен. Ранее [10] было найдено, что перхлорат 6-метил-5-оксо-5,6-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия **6**, имеющий близкое к солям **4** и **5a–d** строение, легко взаимодействует с нуклеофильными реагентами. Реакции протекают по положению 12 гетеросистемы и приводят к продуктам нуклеофильного присоединения и дальнейшего расщепления изохинолинового цикла по связи C<sub>(12)</sub>–N<sub>(13)</sub>. На примере соединения **4** было показано, что в случае перхлоратов 5-арилизохинохиназолиния превращения происходят по той же схеме. Так, при взаимодействии соли **4** с борогидридом натрия в спирте образуется 3-хлор-5-фенил-12Н-изохино[2,3-*a*]хиназолин (**7a**), который также был получен при взаимодействии перхлората 3-хлор-5-фенил-7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолиния **1c** с пиридином. Следует отметить, что выход соединения **7a** невысок как при восстановлении соли **4**, так и депротонировании соли **1c**. Также с невысоким выходом удалось получить

3-бром-5-(4-бромфенил)-12Н-изохино[2,3-*a*]хиназолин (**7b**) из соли **1b**. Очевидно, это связано с повышенной склонностью соединений **7a,b** к окислению, что обуславливает трудности их выделения и очистки. Данные спектров ЯМР  $^1\text{H}$  свежеприготовленных растворов соединений **7a,b** в ДМСО- $d_6$  подтверждают их строение как продуктов депротонирования по положению 7 системы 7,12-дигидроизохино[2,3-*a*]хиназолина или присоединения гидрид-аниона по атому С-12 к соли **1c**: сигнал метиленовой группы  $\text{C}_{(12)}\text{H}_2$  наблюдается в области 5.1 и 5.02 м. д. (2H, с), а сигнал метинового протона  $\text{C}_{(7)}\text{H}$  – при 5.5 м. д.

Взаимодействие перхлората 3-хлор-5-фенилизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия **4** с аминами подчиняется закономерностям, установленным для соли 5-оксоизохинохиназолина **6** [10]. Так, при взаимодействии с первичными аминами образуются 2-(2-иминометил)бензилзамещенные 6-хлор-4-фенилхиназолины **8a,b**, о чем свидетельствуют спектральные данные полученных продуктов. Особенностью их спектров ЯМР  $^1\text{H}$  является наличие сигнала протона иминогруппы в области 9.04 и 8.90 м. д., а ароматические протоны наблюдаются в виде неперекрывающихся групп сигналов различных спиновых систем, что позволяет их точно отнести. Также легко протекает взаимодействие соли **4** с вторичными аминами. Однако выделить и охарактеризовать соответствующие аддукты строения **7** не удалось в силу их высокой склонности к окислению.

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Температуры плавления синтезированных соединений определены на нагревательном приборе типа Воетиус и не подвергались коррекции. ИК спектры соединений (таблетки KBr) зарегистрированы на приборе Pye-Unicam SP3-300. Спектры ЯМР  $^1\text{H}$  и  $^{13}\text{C}$  записаны на приборе Varian Mercury 400 (400 и 100 МГц соответственно) в ДМСО- $d_6$ , внутренний стандарт ТМС, УФ спектры – на спектрофо-тометре Specord M400. Контроль за ходом реакций и чистотой полученных соединений осуществлялся с помощью ТСХ на пластинках Silufol UV-254.

**Перхлорат 3-хлор-5-фенилизохино[2,3-*a*]хиназолин-13-ия (4).** Раствор 2.21 г (5 ммоль) соли 3-хлор-5-фенилизохинохиназолина **1c** в 10 мл нитробензола кипятят 30 мин. После охлаждения добавляют 30 мл ацетона. Образовавшийся желтый осадок отфильтровывают и промывают ацетоном. Выход 0.88 г (40%). Т. пл.  $>300$  °С (MeCO<sub>2</sub>H). УФ спектр (MeOH),  $\lambda_{\text{max}}$ , нм ( $\epsilon \cdot 10^{-3}$ ): 209 (22.1), 224 (26.8), 316 (29.4), 358 (11.0), 515 (4.4). Найдено, %: С 59.82; Н 2.99; Cl 16.10; N 6.37. C<sub>22</sub>H<sub>14</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. Вычислено, %: С 59.88; Н 3.20; Cl 16.07; N 6.35.

**Перхлораты 5,5'-бис(арил)-3,3'-дигалоген-[7,7']би[изохино[2,3-*a*]хиназолин]-13,13'-диилия 5a–c.** Раствор 10 ммоль соли 5-арилизохинохиназолина **1a–c** в 20 мл бензонитрила кипятили 30 мин. Растворитель отгоняют в вакууме. К оставшемуся маслу добавляют 20 мл 2-пропанола. Образовавшийся желтый осадок отфильтровывают и промывают 2-пропанолом. После перекристаллизации из уксусной кислоты получают желтое кристаллическое вещество – перхлораты димеров **5a–c**.

**Соединение 5a.** Выход 2.13 г (40%). Т. пл.  $>300$  °С (MeCO<sub>2</sub>H). Найдено, %: С 49.75; Н 2.13; Br 15.10; Cl 6.70; N 7.97. C<sub>44</sub>H<sub>24</sub>Br<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>6</sub>O<sub>12</sub>. Вычислено, %: С 49.88; Н 2.28; Br 15.08; Cl 6.69; N 7.93.

**Соединение 5b.** Выход 4.24 г (75%). Т. пл. >300 °С (MeCO<sub>2</sub>H). Найдено, %: С 46.71; Н 2.01; Br 28.36; Cl 6.30; N 5.00. C<sub>44</sub>H<sub>24</sub>Br<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>8</sub>. Вычислено, %: С 46.88; Н 2.15; Br 28.35; Cl 6.29; N 4.97.

**Соединение 5c.** Выход 2.6 г (60%). Т. пл. >300 °С (MeCO<sub>2</sub>H). Найдено, %: С 59.92; Н 2.75; Cl 16.12; N 6.40. C<sub>44</sub>H<sub>26</sub>Cl<sub>4</sub>N<sub>4</sub>O<sub>8</sub>. Вычислено, %: С 60.02; Н 2.98; Cl 16.11; N 6.36.

**Перхлорат 3,3'-дибром-5,5'-бис(4-метилфенил)-[7,7']би[изохино[2,3-а]хиназолин]-13,13'-дилия (5d).** К раствору 1.45 г (5 ммоль) (2-амино-5-бромфенил)(4-метилфенил)метанола **2d** в 20 мл ацетонитрила добавляют 1.26 г (6 ммоль) *o*-бромметилацетонитрила. Смесь кипятят 18 ч. Выпавший из охлажденной смеси осадок отфильтровывают. Твердое вещество растворяют в уксусной кислоте, к теплому раствору добавляют 3 мл 70% раствора хлорной кислоты и нагревают в течение 3 мин. Выпавший после охлаждения осадок отфильтровывают, промывают уксусной кислотой и ацетоном. Выход 3.39 г (68%). Т. пл. >300 °С (MeCO<sub>2</sub>H). УФ спектр (MeOH), λ<sub>max</sub>, нм (ε•10<sup>-3</sup>): 208 (49.9), 232 (62.3), 318 (59.2), 540 (10.9). Найдено, %: С 55.27; Н 2.91; Br 16.05; Cl 7.20; N 5.65. C<sub>46</sub>H<sub>30</sub>Br<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>4</sub>O<sub>8</sub>. Вычислено, %: С 55.39; Н 3.03; Br 16.02; Cl 7.11; N 5.62.

**3-Хлор-5-фенил-12Н-изохино[2,3-а]хиназолин (7a).** А. К суспензии 2.2 г (5 ммоль) соли 3-хлор-5-фенилизохинохиназолиния **4** в 20 мл метанола добавляют порциями 10 ммоль NaBH<sub>4</sub> и нагревают в течение 1 ч. После охлаждения из рас-твора выпадает темно-синий осадок соединения **7a**. Его отфильтровывают, тщательно промывают 15% раствором соды, водой и перекристаллизовывают из 2-пропанола. Выход 0.43 г (25%). Т. пл. 136–138 °С (*i*-PrOH). Найдено, %: С 76.88; Н 4.35; Cl 10.37; N 8.25. C<sub>22</sub>H<sub>15</sub>ClN<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 77.08; Н 4.41; Cl 10.34; N 8.17.

Б. Растворяют 2.21 г (5 ммоль) перхлората 3-хлор-5-фенилизохинохиназолиния **1c** при нагревании в 10 мл пиридина. К раствору добавляют 50 мл воды, осадок отфильтровывают, промывают водой, спиртом. Выход 0.34 г (20%).

**3-Бром-(4-бромфенил)-12Н-изохино[2,3-а]хиназолин (7b)** получают по методу Б, описанному для соединения **7a**, используя 2.83 г (5 ммоль) перхлората 3-бром-5-(4-бромфенил)изохинохиназолиния **1b**. Выход 0.51 г (22%). Т. пл. 168–170 °С (*i*-PrOH). Найдено, %: С 56.36; Н 2.83; Br 34.31; N 6.15. C<sub>22</sub>H<sub>14</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>2</sub>. Вычислено, %: С 56.68; Н 3.03; Br 34.28; N 6.01.

**N-({2-[(6-Хлор-4-фенил-2-хиназолинил)метил]фенил}метилен)(фенил)метанамин (8a).** Растворяют при нагревании 0.44 г (1 ммоль) перхлората 3-хлор-5-фенилизохинохиназолиния **4** в 4 мл бензиламина. Нагревают еще в течение 3 мин и оставляют на ночь. К раствору добавляют 50 мл воды, осадок отфильтровывают, промывают водой, спиртом. Выход 0.28 г (63%). Т. пл. 122–124 °С (*i*-PrOH). ИК спектр, ν, см<sup>-1</sup>: 1630 (C=N), 1550, 1490, 1390, 700. УФ спектр (MeOH), λ<sub>max</sub>, нм (ε•10<sup>-3</sup>): 206 (132.3), 232 (133.3), 320 (23.5), 520 (1.6). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (*J*, Гц): 9.04 (1H, с, -N=CH-); 7.96 (1H, д, <sup>4</sup>*J* = 2.4, H-5'); 7.93 (2H, м, H-6,8'); 7.87 (1H, д, д, <sup>3</sup>*J* = 8.8, <sup>4</sup>*J* = 2.4, H-7'); 7.65 (2H, м, H-2",6"); 7.55 (3H, м, H-3"-5"); 7.41 (1H, д, <sup>3</sup>*J* = 8.0, H-3); 7.36 (1H, т, <sup>3</sup>*J* = 8.0, H-4); 7.28 (1H, т, <sup>3</sup>*J* = 8.0, H-5); 7.15 (5H, с, -NCH<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 4.72 (2H, с, -NCH<sub>2</sub>-Ph); 4.71 (2H, с, CH<sub>2</sub>). Найдено, %: С 77.66; Н 4.83; Cl 7.93; N 9.40. C<sub>29</sub>H<sub>22</sub>ClN<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 77.76; Н 4.95; Cl 7.91; N 9.38.

**N-({2-[(6-Хлор-4-фенил-2-хиназолинил)метил]фенил}метилен)-2-пропанамин (8b)** получают по методике, описанной для соединения **8a**, используя **4** мл *изо*-пропиламина. Выход 0.2 г (51%). Т. пл. 130–132 °С (*i*-PrOH). ИК спектр, ν, см<sup>-1</sup>: 1625 (C=N), 1550, 1490, 695. Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (*J*, Гц): 8.89 (1H, с, -N=CH-); 7.98 (1H, д, <sup>4</sup>*J* = 2.4, H-5'); 7.95 (1H, д, <sup>3</sup>*J* = 8.8, H-8'); 7.88 (1H, д, д, <sup>3</sup>*J* = 8.8, <sup>4</sup>*J* = 2.4, H-7'); 7.86 (1H, д, д, <sup>3</sup>*J* = 8.0, <sup>4</sup>*J* = 1.6, H-6); 7.68 (2H, м,

H-2", 6"); 7.59 (3H, м, H-3"-5"); 7.38 (1H, д,  $^3J = 8.0$ , H-3); 7.32 (1H, т. д,  $^3J = 8.0$ ,  $^4J = 1.6$ , H-4); 7.25 (1H, т,  $^3J = 8.0$ , H-5); 4.66 (2H, с, CH<sub>2</sub>); 3.47 (1H, м, -CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>); 1.07 (6H, д,  $^3J = 6.4$ , -CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>). Найдено, %: С 74.89; Н 5.32; Cl 8.88; N 10.59. C<sub>25</sub>H<sub>22</sub>ClN<sub>3</sub>. Вычислено, %: С 75.08; Н 5.54; Cl 8.87; N 10.51.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. В. М. Кисиль, Л. М. Потиха, А. В. Туров, В. А. Ковтуненко, *XTC*, 280 (2008).
2. В. С. Uff, В. L. Joshi, F. D. Popr, *J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1*, 2295 (1986).
3. В. М. Кисиль, В. А. Ковтуненко, А. В. Туров, А. К. Тылтин, Ф. С. Бабичев, *ДАН*, **306**, 628 (1989).
4. В. М. Кисиль, Л. М. Потиха, В. А. Ковтуненко, С. Н. Томачинский, Ф. С. Бабичев, *XTC*, 664 (1995). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **31**, 586 (1995)].
5. Ф. С. Бабичев, В. К. Патратий, В. А. Ковтуненко, Н. Г. Проданчук, В. Г. Синченко, В. М. Кисель, *Хим.-фарм. журн.*, **24**, № 5, 32 (1990).
6. W. Wendelin, H. Keimelmaуr, M. Huber, *Sci. Pharm.*, **56**, 195 (1988).
7. F. Ishikawa, A. Kosasayama, K. Abiko, Jpn. Pat. 7844593; *Chem. Abstr.*, **65**, 18601 (1966).
8. S. C. Bell, US Pat. 3506663; *Chem. Abstr.*, **73**, 25511 (1970).
9. S. C. Bell, P. H. L. Wci, *J. Heterocycl. Chem.*, **5**, 185 (1968).
10. В. М. Кисиль, Л. М. Потиха, В. А. Ковтуненко, А. В. Туров, *XTC*, 522 (1995). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **31**, 457 (1995)].
11. Л. М. Потиха, В. А. Ковтуненко, А. В. Тарасевич, Ж. Ж. Вольф, Ш. Андре, *XTC*, 430 (2007). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **43**, 347 (2007)].
12. Л. М. Потиха, В. А. Ковтуненко, А. В. Тарасевич, *XTC*, 1833 (2007). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **43**, 1551 (2007)].
13. В. М. Кисель, Л. М. Потиха, В. А. Ковтуненко, А. К. Тылтин, В. С. Никитченко, Ф. С. Бабичев, *Укр. хим. журн.*, **58**, 790 (1992).

Киевский национальный университет  
им. Тараса Шевченко, Киев 01033, Украина  
e-mail: potikha\_l@meil.ru

Поступило 09.04.2007