

Предложенный состав будет охватывать случаи совершения хищения безналичных и электронных денежных средств, совершенные тайно, путем обмана или злоупотребления доверием, в случае открытого хищения, в том числе с применением насилия, опасного для жизни и здоровья, а также случаи присвоения или растраты вверенных безналичных денежных средств.

#### Библиографический список

1. Сводные статистические сведения о состоянии судимости в России за 2018 год. Судебный департамент при Верховном Суде РФ. Данные судебной статистики. URL: <http://www.cdep.ru/index.php?id=79&item=5669> (дата обращения: 10.05.2022).

2. Сводные статистические сведения о состоянии судимости в России за 2019 год. Судебный департамент при Верховном Суде РФ. Данные судебной статистики. URL: <http://www.cdep.ru/index.php?id=79&item=5669> (дата обращения: 10.05.2022).

3. Сводные статистические сведения о состоянии судимости в России за 2020 год. Судебный департамент при Верховном Суде РФ. Данные судебной статистики. URL: <http://www.cdep.ru/index.php?id=79&item=5669> (дата обращения: 10.05.2022).

4. Сводные статистические сведения о состоянии судимости в России за 2021 год. Судебный департамент при Верховном Суде РФ. Данные судебной статистики. URL: <http://www.cdep.ru/index.php?id=79&item=6121> (дата обращения: 10.05.2022).

УДК 547.781.4

### **СИНТЕЗ N,N-ЗАМЕЩЕННЫХ ПРОИЗВОДНЫХ СОЛЕЙ ИМИДАЗОЛИЯ**

А. И. Нарыкина<sup>1</sup>

*Самарский национальный исследовательский университет  
имени академика С.П. Королева, г. Самара, Российская Федерация*

*Научный руководитель: З. П. Белоусова, д.х.н., профессор  
Самарский национальный исследовательский университет  
имени академика С.П. Королева, г. Самара, Российская Федерация*

Ключевые слова: 1,3-добензил-4-метилимидазолий хлорид, 1,3-диоктил-2-метилимидазолий бромид, имидазол

В последние десятилетия большой интерес исследователей представляют четвертичные соединения имидазола и его производных.

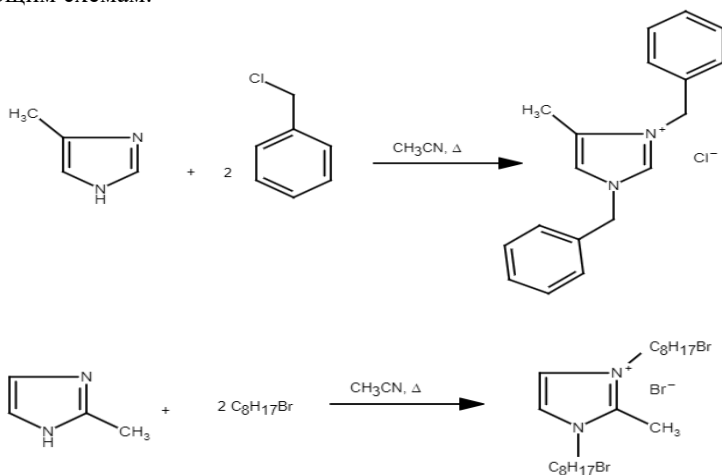
---

<sup>1</sup> Нарыкина Александра Игоревна, студент гр. 4501-040501D,  
email: elzaowl@gmail.com

Они широко применяются в биотехнологии в качестве «зеленых растворителей» и дезинфицирующих средств в медицине [1].

Четвертичные соединения имидазола образуются в результате протонирования или замещения имидазола по атому азота и содержат заместители в 1,3 положениях [2]. Многие из них проявляют свойства ионных жидкостей, потому что при нормальных условиях они представляют собой вязкие жидкости [3].

Целью данного исследования является синтез четвертичных солей галогенидов имидазолия, имеющих в 1,3 положениях бензильные или алкильные заместители, проведенный согласно следующим схемам.



Для получения 1,3-дибензил-4-метилимидазолия хлорида и 1,3-диоктил-2-метилимидазолия бромид брали избыток алкилирующего агента в соотношении с исходным производным имидазола 1:2. В качестве растворителя использовали ацетонитрил для облегчения протекания реакции S<sub>N</sub>2.

Реакционную смесь перемешивали в течение 10 часов при температуре 80°C, после чего растворитель упаривали под вакуумом, Полученный целевой продукт промывали диэтиловым эфиром и ацетоном. Полученный 1,3-диоктил-2-метилимидазолий бромид перекристаллизовали из бензола. А полученный 1,3-дибензил-4-метилимидазолий хлорид растворяли в хлороформе и перемешивали с активированным углем, отфильтровывали и упаривали на роторном испарителе.

Выход 1,3-дибензил-4-метилимидазолий хлорида и 1,3-диоктил-2-метилимидазолий бромид составил 53% и 79% соответственно. 1,3-

Диоктил-2-метилимидазолий хлорид представляет собой белый порошок, Тпл 78°С. 1,3-Дибензил-4-метилимидазолий хлорид - воскоподобное вещество, Тпл 20°С.

Полученные соединения будут исследованы на наличие у них биологической активности.

Библиографический список

1. O.V. Starikova, G.V. Dolgushin, L.I. Larina, P.E. Ushakov, T.N. Komarova, V.A. Lopyrev Russian Journal of Organic Chemistry. 2003. V. 39.
2. T. Fujimoto, M. Kawahata, Y. Nakakoshi, K. Yamaguchi, T. Machinami, K. Nischikawa, M. Tashiro Anal. Sci. 2007. V. 23. P. 107–108.
3. MacFarlane, J. Golding, S. Forsyth, M. Forsyth and G.B. Deacon Chem. Commun. 2001. P. 1430.

UDC 327

**THE CONFRONTATION OF THE UKRAINOPHILES  
AND RUSSOPHILES IN AUSTRIA-HUNGARY AT THE TURN  
OF THE 19<sup>th</sup> AND 20<sup>th</sup> CENTURIES**

P. A. Nechetova<sup>1</sup>

*Samara National Research University, Samara, Russian Federation*

Scientific supervisor: N. V. Panina, candidate of pilological sciences,  
associate professor

*Samara National Research University, Samara, Russian Federation*

Keywords: the Ukrainophiles, the Russophiles, Austria-Hungary

Introduction. After 1848 the nations of the former Habsburg estate had the aim of self-determination. The Ukrainians were one of them. The research under consideration raises the issue of the Ukrainian nationalism development of Austria-Hungary as it is vitally important to understand the origins of the conflict, which continues to exist and deals with the current international problem.

Methodology. The present study draws primarily on the work of Canadian scientist Paul Robert Magocsi «The Roots of Ukrainian Nationalism: Galicia as Ukraine's Piedmont». The qualitative content analysis of the information from 7 works of the Russophiles and 6 ones of the Ukrainophiles is provided within the current research. The empirical material is also represented by the book of F. F. Aristov «Carpatho-Russian writers. Research on unpublished sources», the Ukrainophile articles of Ivan Franko and Levitsky where they express their

---

<sup>1</sup> Nechetova Polina Aleksandrovna, student of group 5201-410305D,  
email: agadig65@yandex.ru