

## ОТЗЫВ

на автореферат диссертации Кужина Максима Борисовича «Трансформация и реакционная способность 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов при взаимодействии с солями и щелочами», представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.03 – Органическая химия

Реакция дегидрохлорирования замещенных 2,2-дифенил-1,1,1-трихлорэтанов приводит к продуктам с 1,1-дихлорэтиленовой группой, имеющей очень высокую стойкость к термическому разложению, но обладающей при этом высокой реакционной способностью. Эти свойства 1,1-дихлорэтиленовой группы являются востребованными в сфере производства новых термопластичных пластмасс, разнообразных красителей и пигментов, биологически активных добавок, а также полифункциональных органических реактивов. Таким образом, реакция превращения 1,1,1-трихлорэтанов в 1,1-дихлорэтены является промышленно значимой и наиболее распространенной реакцией для замещенных 2,2-дифенил-1,1,1-трихлорэтанов.

Диссертационная работа Кужина М.Б. посвящена выявлению закономерностей протекания процессов дегидрохлорирования 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов, установлению связи между структурой субстратов, природой анионов-реагентов с их реакционной способностью, изучение кинетических и стереохимических закономерностей реакций с привлечением квантово-химических представлений. В связи с вышеизложенным, данная работа, несомненно, является актуальной.

Автором впервые детально изучены кинетические закономерности реакции дегидрохлорирования 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов с нитрит- и галогенид-анионами, исследована реакционная способность 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов при взаимодействии с солями щелочных металлов и предложен механизма реакции дегидрохлорирования, что позволило выбрать эффективные пути синтеза замещенных 2,2-дифенил-1,1-дихлорэтанов.

По тексту автореферата имеются замечания и пожелания:

1. Вероятно, было бы логичнее, если в тексте автореферата сначала описать кинетические исследования реакции дегидрохлорирования 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов (влияние концентрации дегидрохлорирующего реагента, концентрации субстрата, температуры, природы растворителя), а далее связать данные кинетических исследований с выбором оптимальных условий процесса.

2. На странице 9 автореферата ссылка на рис. 3 сделана некорректно.

3. Пункт 3 в заключении малоинформативен.

Указанные замечания не имеют принципиального характера и не снижают общей высокой оценки работы. Диссертация М.Б. Кужина «Трансформация и реакционная способность 2,2-диарил-1,1,1-трихлорэтанов при взаимодействии с солями и щелочами» по актуальности, новизне, уровню выполнения, объему, научной и практической ценности полученных результатов полностью отвечает

<b>МГУДТ</b>	
Входящий №	<i>13-01-2016</i>
Дата	19 ДЕК 2016

требованиям, предъявляемым к кандидатским диссертациям (пункты 9-14 «Положение о присуждении ученых степеней», утвержденным постановлением Правительства Российской Федерации № 842 от 24 сентября 2013 г.), а ее автор Кужин М.Б. заслуживает присуждения ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.03 – Органическая химия.

Доцент кафедры  
высокомолекулярных соединений  
и общей химической технологии  
ФГБОУ ВО «Башкирский  
государственный университет»,  
кандидат химических наук  
(02.00.03 – Органическая химия),

 Базунова Марина Викторовна

Дата подписания: 1.12.2016 г.

Почтовый адрес: 450076, г. Уфа, улица Заки Валиди, 32

Телефон: (347) 2299724, 89276388192; e-mail: mbazunova@mail.ru



<b>Личную подпись</b>		
<i>Базуновой М.В.</i>		
<b>заверяю</b>		
Начальник отдела кадров Башкирского государственного университета		
<i>И. А. Койда</i>		
« 01 »	12	2016 г.