

## ОТЗЫВ

на автореферат диссертации Виль Веры Андреевны

«РЕАКЦИИ ОКИСЛИТЕЛЬНОГО С-О СОЧЕТАНИЯ МАЛОНИЛ ПЕРОКСИДОВ С  
β-ДИКАРБОНИЛЬНЫМИ И N-ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИМИ СОЕДИНЕНИЯМИ»,

представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности

02.00.03 – Органическая химия

Настоящая работа выполнена в Лаборатории исследования гомолитических реакций ФГБУН Институт органической химии им. Н.Д. Зелинского РАН и является продолжением проводимых там исследований в области синтеза и изучения свойств органических пероксидов. Данная область является актуальной.

В данной диссертационной работе автором поставлена цель – провести поиск новых способов синтеза малонилпероксидов на основе реакции диэтилмалонатов с пероксидом водорода, а также провести изучение новых реакций окислительного С-О сочетания с участием диацилпероксидов с использованием β-дикарбонильных и N-гетероциклических соединений.

Результаты диссертанта являются новыми и важными для развития органического синтеза и химии диацилпероксидов.

Научная новизна подтверждается тем, что автором открыто окислительное С-О сочетание, в котором циклический диацилпероксид выступает одновременно в роли окислителя и О-компонента. Впервые осуществлено окислительное С-О сочетание β-дикетонов, β-кетозэфиров и малоновых эфиров с диацилпероксидами в условиях гомогенного катализа солями лантанидов. Разработан метод селективного С-О сочетания 3Н-пиразол-3-онов, изоксазол-5(2Н)-онов, пиразолидин-3,5-диононов и барбитуровых кислот с малонилпероксидами при катализе фторированными спиртами. Предложен хороший метод получения циклопропилмалонилпероксида.

Высокие выходы и мягкие условия предложенных новых реакций представляют практическую ценность работы.

Автореферат грамотно оформлен, снабжен очень компактным, красивым и понятным графическим материалом.

По содержанию автореферата имеются замечания.


1. На схеме 2.1. автореферата представлена реакция алкоголиза циклических пероксидов, но не указано, насколько легко отделить основной продукт перкислоту от сопутствующей кислоты.
2. В указанной выше реакции кроме целевых перкислоты и кислоты в реакционном растворе присутствует 1 моль ацетата калия. Возможно протекание реакции обмена с образованием

калиевых солей синтезируемых кислот и перкислот, или конечная смесь подкислялась минеральной кислотой? Из автореферата вывод не следует.

Данные замечания не снижают научной ценности работы и не влияют на положительную оценку работы.

Работа представляет очень большое по объему и очень интересное систематическое исследование. Имеются 7 публикаций в рейтинговых журналах, 2 патента, апробация на научных конференциях. Диссертация соответствует пп. 9-14 Положения ВАК «О порядке присуждения учёных степеней», утверждённого постановлением Правительства Российской Федерации от 24 сентября 2013 г., №842. Автор Виль В.А. достойна присуждения ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.03 – Органическая химия (химические науки).

Профессор кафедры органической химии химического факультета Национального исследовательского Нижегородского государственного университета им. Н.И. Лобачевского, ученое звание профессор, доктор химических наук по специальностям 02.00.03, 02.00.08.

 Гущин Алексей Владимирович

30.08.2017 г.

603950, г. Нижний Новгород, пр. Гагарина, 23. Национальный исследовательский Нижегородский государственный университет им. Н.И. Лобачевского, химический факультет.  
Тел. +79081608639, gushchin4@yandex.ru.

