

УТВЕРЖДАЮ

Директор Института химии  
Федерального государственного  
бюджетного образовательного учреждения  
высшего образования «Санкт-  
Петербургский государственный  
университет»

  
И.А.Балова  
(подпись) \_\_\_\_\_  
(инициалы, фамилия)  
25 11 2029

М.П.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

по диссертации Каменского Михаила Александровича на тему  
**ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КАТОДНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ  
ОКСИДОВ МАРГАНЦА ДЛЯ ВОДНЫХ ЦИНК-ИОННЫХ АККУМУЛЯТОРОВ**

По итогам рассмотрения и обсуждения диссертации **Каменского Михаила  
Александровича**

представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук  
(ученая степень)

по теме ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КАТОДНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА  
ОСНОВЕ ОКСИДОВ МАРГАНЦА ДЛЯ ВОДНЫХ ЦИНК-ИОННЫХ  
АККУМУЛЯТОРОВ

по научной специальности 1.4.6. Электрохимия  
шифр и наименование научной специальности (научных специальностей)

руководители д.х.н., проф. Кондратьев В.В., к.х.н., доцент Елисеева С.Н.,  
выполненной на кафедре **электрохимии Института химии** Федерального  
государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования  
«Санкт-Петербургский государственный университет» (год представления 2024),  
наименование организации и год представления

а также представленных соискателем научных публикаций, в которых излагаются  
основные научные результаты диссертации, принятые следующие решения:

Диссертация Каменского Михаила Александровича представляет собой завершенное  
исследование, посвященное современной и актуальной теме – разработке новых  
катодных материалов на основе оксида марганца для водных цинк-ионных  
аккумуляторов. Разработки материалов для химических источников тока являются в  
настоящее время наиболее востребованным направлением электрохимических  
исследований, входящих в перечень Приоритетных направлений развития науки,  
технологий и техники в Российской Федерации, 15. Технологии новых и  
возобновляемых источников энергии.

Автором проведен систематический и подробный анализ влияния природы  
проводящих полимеров и катионов-допантов, используемых для модификации  
свойств электродных материалов, на функциональные свойства катодных материалов  
на основе диоксида марганца, критически рассмотрены основные гипотезы механизма  
электрохимической реакции в системе Zn/MnO<sub>2</sub>. С учетом имеющихся результатов  
были определены перспективные направления исследований по улучшению свойств

катодов и выяснению механизма электродных процессов. Двумя методами гидротермального синтеза были получены образцы исходных материалов на основе диоксида марганца с различной морфологией и структурой бирнессита. Проведена модификация полученных материалов с помощью добавок проводящего полимера поли(3,4-этилендиокситиофена) как в виде химически синтезированного полимера, включенного в состав электродных материалов, так и путем создания покрытия из полимерной дисперсии поли(3,4-этилендиокситиофена):полистиролсульфоната на зернах MnO<sub>2</sub>. Методами циклической вольтамперометрии, гальваностатического заряда-разряда и спектроскопии электрохимического импеданса изучены электрохимические свойства полученных материалов в составе макетов аккумуляторов. Показано, что модификация полимером позволяет существенно улучшить функциональные характеристики катодных материалов на основе оксидов марганца со слоистой структурой. Специальное внимание в исследовании было уделено изучению механизма электродных процессов в системе Zn//MnO<sub>2</sub>. На основании анализа и сопоставления полученных литературных данных и полученных в диссертации экспериментальных результатов исследований сделаны обоснованные выводы о механизме электрохимической реакции как со-интеркаляции ионов цинка и протонов.

Научная новизна работы состоит в разработке новых подходов к получению эффективных катодных материалов для источников тока и разработке методологических подходов к выявлению сложного механизма интеркаляционных процессов. Практическая значимость работы состоит в получении образцов новых катодных материалов для цинк-ионных аккумуляторов.

Достоверность результатов, полученных в работе, определяется использованием высокоточного современного оборудования, в т.ч. ресурсных центров научного парка СПбГУ, а также апробацией результатов на научных конференциях и в международных рецензируемых научных журналах, индексируемых в научометрических базах Scopus, Web of Science и РИНЦ.

Диссертация соответствует требованиям паспорта специальности 1.4.6.  
Электрохимия.

Нарушения со стороны **Каменского Михаила Александровича**

ФИО соискателя

п. 11 Приказа СПбГУ от «19» ноября 2021 г. №11181/1 \_\_\_\_\_ не выявлены \_\_\_\_\_  
и Приказа СПбГУ от 03.07.2023 № 9287/1 \_\_\_\_\_ не выявлены.

Все основные выносимые на защиту научные материалы диссертации опубликованы в предложенных соискателем статьях.

**Коллектив сотрудников кафедры электрохимии Института химии Федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Санкт-Петербургский государственный университет»**

рекомендовал \_\_\_\_\_

рекомендовал / не рекомендовал / рекомендовал при условии устранения замечаний

**диссертацию Каменского Михаила Александровича** \_\_\_\_\_

**по теме ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КАТОДНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ ОКСИДОВ МАРГАНЦА ДЛЯ ВОДНЫХ ЦИНК-ИОННЫХ АККУМУЛЯТОРОВ**

**к защите на соискание ученой степени кандидата химических наук**

ученая степень

**по научной специальности** 1.4.6. Электрохимия \_\_\_\_\_

шифр и наименование научной специальности (научных специальностей)

При проведении голосования коллектива сотрудников подразделения (протокол заседания № 5 от 18.11.2024, РК № 43/6/14-02-5) в количестве 7 человек, участвовавших в заседании из 7 человек штатного состава:  
Проголосовали «за»: 7,  
«против»: 0,  
«воздержались»: 0.

Предложены потенциальные кандидаты в члены диссертационного совета СПбГУ по научной специальности 1.4.6. – Электрохимия

1. Михельсон Константин Николаевич, доктор химических наук, Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Санкт-Петербургский государственный университет», Санкт-Петербург, Россия;
2. Толстой Валерий Павлович, доктор химических наук, Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Санкт-Петербургский государственный университет», Санкт-Петербург, Россия;
3. Ермаков Сергей Сергеевич, доктор химических наук, Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Санкт-Петербургский государственный университет», Санкт-Петербург, Россия;
4. Косова Нина Васильевна, доктор химических наук, Федеральное государственное бюджетное учреждение науки "Институт химии твердого тела и механохимии Сибирского отделения Российской академии наук (ИХТМ СО РАН), Новосибирск, Россия;
5. Блатов Владислав Анатольевич, доктор химических наук Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Самарский государственный технический университет», Самара, Россия;
6. Золотухина Екатерина Викторовна, доктор химических наук, Федеральный исследовательский центр проблем химической физики и медицинской химии Российской академии наук, г. Черноголовка, Россия;
7. Стрельцов Евгений Анатольевич (Eugene Streltsov), доктор химических наук (The Degree of a Doctor of Sciences Chemistry), Белорусский государственный университет (The Belarusian State University), Минск, Республика Беларусь (Republic of Belarus).

**Подпись:**

Профессор с возложением обязанностей  
заведующего кафедрой электрохимии  
Кафедра электрохимии Института  
химии Федерального государственного  
бюджетного образовательного  
учреждения высшего образования  
«Санкт-Петербургский  
государственный университет»  
Доктор химических наук, (ученая степень)  
Доцент (ученое звание)



Б.В.Кондратьев  
Расшифровка подписи, дата