

## **РЕЦЕНЗИЯ**

на диссертационную работу Рахимовой Айнуры Кайратовны на тему  
«Микроволновой синтез, изучение структуры и электрохимических  
характеристик LiFePO<sub>4</sub> в качестве высокоеффективного катодного материала  
для литий-ионных аккумуляторов», представленную на соискание ученой  
степени доктора философии (PhD) по специальности «6D072000-Химическая  
технология неорганических веществ»

### **Актуальность темы.**

Диссертационная работа Рахимовой А.К. посвящена одному из самых актуальных направлений современной электрохимии - разработке новых катодных материалов для литий-ионных батарей. Тема диссертационной работы, несомненно, актуальна, так как исследования литий-ионной технологии является предметом интенсивных исследований у нас в стране и за рубежом. Стратегия инновационно-индустриального развития Республики Казахстан ставит на современном этапе перед учеными, технологами ряд задач, решение которых направлено на разработку новых прорывных технологий, синтеза, конструирования ит.д. Проблема хранения и использования в сети возобновляемой энергии по-прежнему не теряет своей актуальности. Для ее решения создаются различные батареи, аккумулирующие электроэнергию за счет как твердых, так и жидкых электролитов. Не прекращаются научные исследования, сосредоточенные на поиске новых эффективных накопителей энергии, одними из которых являются литиевые источники энергии. В перезаряжаемых литий-ионных батареях одним из ключевых компонентов является катодный материал, который в основном и определяет электрохимические показатели батареи. В мире уделяется повышенное внимание исследованиям альтернативных источников энергии, повышению эффективности традиционных методов получения энергии, но исследования в области средств хранения и передачи энергии - аккумуляторных батарей - является приоритетным направлением современной электрохимии и электрохимической инженерии. Как известно, одним из индикаторов актуальности направления исследований является объем инвестиций в данную область. Объем средств, инвестированных в мире в научную работу по усовершенствованию литий-ионной технологии, исчисляется миллиардами долларов. Наряду с этим себестоимость их производства постоянно падает, а проблемы с безопасностью применения успешно решаются.

Современные нанотехнологии открывают новые перспективы - уменьшение размера частиц активного материала электродов до сотен и даже десятков атомных слоёв, что позволяет существенно улучшить их транспортные характеристики и добиться практически моментального (за несколько минут) заряда аккумуляторной батареи. К преимуществам наноструктурированных катодных материалов относятся высокая удельная разрядная емкость, электрохимическая стабильность, превосходная циклическая способность, дешевизна и экологическая безопасность.

Поэтому синтез и исследование наноструктурированных катодных материалов для литий-ионных батарей является актуальной задачей.

В распространенных коммерческих ЛИА в качестве катодного материала используется хорошо зарекомендовавший себя материал на основе феррофосфата лития со структурой оливина. Это недорогой экологически безопасный и химически достаточно стабильный материал, обладающий конкурентоспособными энергозапасающими характеристиками. Однако он имеет достаточно низкую электронную проводимость, что приводит к необходимости постоянного поиска путей решения этой проблемы и упрощения процесса синтеза.

В данной работе представлены существующие методы синтеза катодного материала  $\text{LiFePO}_4$ . Основной уклон сделан на рассмотрение микроволнового метода синтеза и комбинированных методов, связанных с микроволновым воздействием.

Для получения катодного материала  $\text{LiFePO}_4$  существует разнообразное количество методов синтеза, благодаря которым можно контролировать, размер частиц, морфологию, упорядоченность кристаллической структуры, которые существенно влияют на электрохимические показатели. Основная трудность заключается в совмещении всех перечисленных факторов при выборе метода синтеза. С помощью некоторых методов уже возможно синтезировать данный материал с практически придельными электрохимическими характеристиками, тем не менее, существует потребность в новых методах синтеза, которые способны уменьшить потребление энергии, сократить количество операций и их время, а соответственно и уменьшить стоимость конечного продукта. В качестве альтернативы коммерциализированным высокотемпературным методам синтеза может служить синтез с помощью микроволнового воздействия и его комбинации с гидротермальным и механохимическим методами. В данных методах не используется высокотемпературное воздействие, а время микроволнового облучения может составлять до 5 минут в отличие от твердотельных методов, где время термической обработки варьируется от 5 до 24 часов. Однако требуется оптимизация и усовершенствование существующих микроволновых методов синтеза для введения их в крупномасштабное производство.

Микроволновой синтез способен обеспечить быстрый и равномерный нагрев компонентов за счет процесса саморазогрева, основанного на прямом поглощении микроволнового излучения. Микроволновой синтез позволяет синтезировать  $\text{LiFePO}_4$  за более короткое время с меньшим потреблением энергии относительно температурных методов синтеза. Лимитирующим фактором в данном синтезе является выбор прекурсоров, способных поглощать СВЧ излучение.

Работа выполнялась в рамках государственного грантового финансирования:

1) 4186/ГФ4 «Разработка способа получения нового катодного материала на основе дopedированного LiFePO<sub>4</sub>, для литий-ионного аккумулятора из сырья Казахстана» 2015-2017г.г.

2) 0139/ПЦФ «Разработка технологий синтеза активной массы и изготовление катода литий-ионного аккумулятора» 2015-2017г.г.

## **2. Научные результаты и их обоснованность**

К наиболее значимым научным результатом, полученным диссертантом, следует отнести следующие положения:

1. Получены фосфатные прекурсоры Li<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> и Fe<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O и идентифицированы с использованием экономически выгодного и перспективного метода.

2. Определены оптимальные условия получения Fe<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O исследовано влияние pH и температуры электролита на осаждение Fe<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O.

3. Определены оптимальные условия синтеза получения LiFePO<sub>4</sub>, разработана лабораторная установка для получения LiFePO<sub>4</sub> из бытовой микроволновой печи.

4. Разработана новая методика определения температуры непосредственно во время СВЧ синтеза.

5. Определено влияние на синтез микроволновых твердых и жидкых абсорбиров и найден наиболее оптимальный микроволновой абсорбер вода.

6. Определены структурные и электрохимические характеристики полученного LiFePO<sub>4</sub>. Получена емкость близкая к теоретическому значению 170 мАч/г.

7. Диссертантом установлено, что разработанный метод является перспективным для получения нового, дешевого, экологически чистого катодного материала для химических источников тока, использующихся в различных приложениях, вплоть до электрического транспорта.

Структура диссертационной работы традиционна и состоит из введения, трех глав, посвященных изложению и обсуждению полученных автором экспериментальных и литературных данных, заключения, выводов и списка литературы 159 наименований зарубежных и отечественных первоисточников. Работа изложена на 103 страницах, содержит 67 рисунка и 8 таблиц.

## **3. Степень обоснованности и достоверности каждого научного результата (научного положения), выводов и заключений соискателя, сформулированных в диссертации.**

Достоверность полученных в диссертационной работе данных обеспечивается их получением с помощью комплекса современных физико-химических методов исследования. Представленные в работе результаты хорошо согласуются между собой. Экспериментальные данные, полученные соискателем достоверны и не вызывают никакого сомнения, так как в работе обеспечена статистическая воспроизводимость данных, погрешность которых находится в допустимых для каждого метода пределах. Таким образом,

выводы и заключение по диссертационной работе обоснованы и базируются на достоверных экспериментальных данных, а также учитывают новейшие достижения и положения электрохимии и принципы литий-ионной технологии.

#### **4. Степень новизны каждого научного результата (положения), выводов и заключений соискателя, сформулированных в диссертации.**

Автором работы впервые разработаны оптимальные условия получения LiFePO<sub>4</sub> микроволновым методом из фосфатных прекурсоров на бытовой микроволновой печи, который обладает емкостью 165 мАч/г близкое к теоретической емкости.

#### **5. Практическая и теоретическая значимость научных результатов**

Приведенные в диссертационной работе результаты направлены на решение актуальной научной задачи – разработке нового типа катодных материалов для литий-ионных батарей, синтезированных удобным и экономически выгодным микроволновым методом. Влияние твердых и жидкких абсорбиров на процесс, определение влияния pH среды и температуры раствора получения Fe<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>·8H<sub>2</sub>O представляют значительный теоретический интерес. Исследование электрохимических характеристик и физико-химических свойств созданных материалов вносит определенный вклад в теорию и практику литий-ионной технологии.

Ценность результатов, полученных в ходе выполнения диссертационной работы в области получения LiFePO<sub>4</sub> на основе фосфатных прекурсоров микроволновым методом найдут применение в получении коммерческого катодного материала для ЛИА.

#### **6. Замечания, предложения по диссертации**

По оформлению и содержанию диссертационной работы имеются следующие замечания:

1. Было бы правильно более подробно предоставить и описать электрохимические испытания синтезированного катодного материала LiFePO<sub>4</sub>. Предоставить больше результатов электрохимических исследований (удельную емкость, профили зарядки-разрядки, уровень поляризации, необратимость емкости, циклируемость, данные циклической вольтамперограммы, степень разряженности (импедансометрия) и т.д.). Предоставлен только лишь Рисунок 64 – Гальваностатическая зарядно-разрядная кривая образца С / 10 в течение 10 циклов и Рисунок 66- Срок службы электродов при токе С/10.
2. Следует уделить особое внимание поиску и анализу использованных источников за последние 5 лет.
3. В работе часто встречаются грамматические и стилистические ошибки.

Указанные недостатки и вопросы не снижают основных достоинств диссертационной работы, которая отличается научной новизной и

практической значимостью и вносит определенный вклад в теорию и практику разработки литий-ионных батарей.

**7. Соответствие с содержанием диссертации в рамках требований Правил присуждения ученых степеней.**

Диссертационная работа «Микроволновой синтез, изучение структуры и электрохимических характеристик LiFePO<sub>4</sub> в качестве высокоэффективного катодного материала для литий-ионных батарей» посвященная оптимизации микроволнового синтеза LiFePO<sub>4</sub> из фосфатных прекурсоров, по своей актуальности, научной новизне, объёму полученных результатов, теоретической и практической значимости полностью соответствует требованиям «Правил присуждения ученых степеней» Комитета по контролю в сфере образования и науки МОН Республики Казахстан, а ее автор, Рахимова Айнурा Кайратовна, заслуживает присуждения степени доктора философии PhD по специальности «6D072000 – Химическая технология неорганических веществ»

ТОО «Thrane Teknikk» (Тране Текникк),  
Технический эксперт, Ph.D



Жумабаева Д.С.