

Национальная академия наук Украины



ТЕЗИСЫ

IV Международной научной конференции
«Наноразмерные системы:
строение, свойства, технологии»

НАНСИС-2013

19–22 ноября 2013 г.
Киев, Украина

ББК 30.3я43+34.39я43

Н 25

УДК [620.22:539.2+621.762](082)

Р е ц е н з е н т:
акад. НАН Украины В. Д. Походенко

Р е д а к ц и о н н а я к о л л е г и я:

А. Г. Наумовец (председатель), С. А. Андронати, В. Г. Барьяхтар, С. А. Беспалов,
М. С. Бродин, Л. А. Булавин, В. Н. Варюхин, С. В. Волков, С. Л. Гнатченко, Б. В. Гринёв,
О. М. Иvasишин, Н. Т. Картель, С. В. Комисаренко, В. Г. Кошечко, С. И. Кучук-Яценко,
И. А. Мальчевский, В. Ф. Мачулин, И. М. Мриглод, Н. Г. Находкин, И. М. Неклюдов,
Н. В. Новиков, В. В. Скороход, В. В. Стрелко, В. А. Татаренко (ответственный секретарь),
В. Н. Уваров (заместитель председателя), В. Ф. Чехун, Л. П. Яценко

Н 25 Наноразмерные системы: строение, свойства, технологии (НАНСИС–2013):
Тезисы IV Междунар. науч. конф. (Киев, 19–22 нояб. 2013 г.) / редкол.: А. Г. Наумовец
[и др.]. — Киев, 2013. — VIII с. + 578 с.: ил.

ISBN 978-966-02-6969-9

В сборнике представлены материалы IV Международной научной конференции «Наноразмерные системы: строение, свойства, технологии (НАНСИС–2013)», проведённой 19–22 ноября 2013 г. в Национальной академии наук Украины. Приведены основные результаты теоретических и экспериментальных исследований строения и свойств наноразмерных систем, размерных эффектов и самоорганизацииnanoструктур, разработки методов получения металлов, сплавов, керамики, композитов и полупроводниковых систем в nanostructured состоянии, углеродных наноматериалов, плёнок, покрытий и поверхностных наносистем, биофункциональных наноматериалов и систем медико-биологического назначения, супрамолекулярных структур, аэрогелей и коллоидных систем, технологий изготовления материалов на их основе, а также методов диагностики, аттестации и моделирования наномасштабных систем.

Для специалистов в области nanostructuralного материаловедения, nanoэлектрохимии, микро- и nanoэлектроники, nanoэлектромеханики и микротехники; может быть полезен преподавателям, аспирантам и студентам по специальности «наноматериалы и нанотехнологии».

УДК [620.22:539.2+621.762](082)

ББК 30.3я43+34.39я43

НАУЧНОЕ ИЗДАНИЕ

НАНОРАЗМЕРНЫЕ СИСТЕМЫ: СТРОЕНИЕ, СВОЙСТВА, ТЕХНОЛОГИИ (НАНСИС–2013)

Тезисы IV Международной научной конференции (Киев, 19–22 ноября 2013 г.)

Ответственный за выпуск С. А. Беспалов

Научный редактор В. А. Татаренко

Технический редактор Д. С. Леонов

Художественный редактор И. О. Головашич

Компьютерная вёрстка Д. С. Леонов

Подписано в печать 2.10.2013. Формат 70×108/16. Гарнитура Times New Roman. Бумага офсетная. Печать ризографическая.

Усл. печ. л. 36,59. Уч.-изд. л. 37,95.

Тираж 550 экз. Заказ № 28-13.

Приватне підприємство «TIM-SERVICE К»
(Свідоцтво А00 № 022815 від 17.07.2006 р.)
03190, м. Київ, вул. Баумана, 7/2 (літера «А»)

ISBN 978-966-02-6969-9

© Институт металлофизики им. Г. В. Курдюмова

НАН Украины, 2013

Електрохімічна поведінка системи нанопористий вуглець/шпінель

Б.К. Остафійчук¹, Р.П. Лісовський², І.М. Будзулак¹,
Б.І. Рачій¹, Н.Я. Іванічок¹, В.І. Мандзюк¹

¹ДВНЗ «Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника», Івано-Франківськ, Україна

²Інститут металофізики ім. Г.В. Курдюмова НАН України, Київ, Україна

lesrom@rambler.ru

На даний час ведуться інтенсивні пошуки нових та модифікація наявних матеріалів електродів шляхом активації поверхні, встановлення залежності морфологічних властивостей і текстури матеріалу від умов синтезу, легування різними елементами, а також пошуку нових систем, придатних для використання їх в якості аноду гібридних електрохімічних конденсаторів (ГЕК). Такими системами можуть бути шпінельні оксиди, модифікацію інтеркаляційних і електрических характеристик яких можна здійснити за рахунок створення додаткових «гостевих» позицій у іонних підсистемах шпінельної структури.

У роботі досліджувалися ГЕК, які складалися з нанопористого вуглецю (НВ) в якості катоду, і шпінелі загального складу $\text{Li}_{1+y}\text{Mn}_{2-y}\text{O}_4$ ($y = 0,0; 0,1; 0,2; 0,3; 0,4; 0,5$) в якості аноду. Надлишок іонів літію стабілізує структуру шпінелі, що дозволяє збільшити кількість циклів заряду/роздріду, а профіль зміни напруги змінюється з плоского плато до похилого, що також допомагає контролювати запірну напругу заряду в легованій літієм шпінелі, у порівнянні з стехіометричною шпінеллю LiMn_2O_4 . В якості електроліту використовувався 3 М водний розчин солі Li_2SO_4 . Вимірювання питомих ємнісних характеристик сформованих ГЕК проводилось за допомогою двохелектродної схеми [1].

ТАБЛИЦЯ 1. Питомі енергетичні характеристики системи НВ/ 3М $\text{Li}_2\text{SO}_4/\text{Li}_{1+y}\text{Mn}_{2-y}\text{O}_4$ в залежності від складу анодної речовини.

y	0,0	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5
$C_{\text{пит}}$, мА·год/г	14,7	17,3	19,7	12,6	12,4	12,4
$W_{\text{пит}}$, Вт·год/кг	16,4	19,1	23,0	14,7	14,4	14,4
$P_{\text{пит}}$, Вт/кг	37,2	36,8	38,0	38,8	38,8	38,8

На основі аналізу розрядних кривих (рис. 1) можна зробити висновок, що електрохімічна комірка системи НВ/ $\text{Li}_{1+y}\text{Mn}_{2-y}\text{O}_4$ у 3 М Li_2SO_4 електроліті показує похилий профіль напруги при її середньому значенні близько 1,2 В і максимальною напругою заряду 1,8 В. На всіх отриманих розрядних кривих можна виділити прямолінійну ділянку зміни напруги ГЕК, яка була взята за основу для розрахунку питомих енергетичних характеристик ГЕК з анодами на основі літій-марганцевої шпінелі з різним вмістом ($y = 0,0-0,5$) літію у шпінельній структурі (табл. 1).

У результаті проведеного комплексу електрохімічних досліджень встановлено, що літій-марганцеві шпінелі $\text{Li}_{1+y}\text{Mn}_{2-y}\text{O}_4$ ($y = 0,0 - 0,5$) можуть бути застосовані в якості ефективного анодного матеріалу для ГЕК з робочою напругою 1,8 В (для водних електролітів) і питомими ємністю, енергією та потужністю 19,7 мА·год/г, 23 Вт·год/кг та 38 Вт/кг, відповідно.

1. І.М. Будзулак, Н.Я. Іванічок, Р.П. Лісовський, Б.І. Рачій, Вісник Прикарпатського національного університету імені Василя Стефаника. Серія Хімія, вип. 14: 83 (2012).

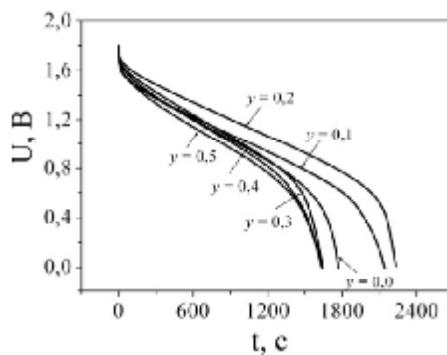


Рис. 1. Розрядні криві ГЕК системи НВ/ 3М $\text{Li}_2\text{SO}_4/\text{Li}_{1+y}\text{Mn}_{2-y}\text{O}_4$ при густині струму 4 mA/cm^2 .