

бурового долота безпосередньо впливає на якість процесу буріння); *DM.P*⁴ – множина режимних параметрів режиму *DM*.

Отже, першочерговим завданням інтелектуальної системи підтримки прийняття рішень в процесі буріння є не тільки мінімізація часу та вартості буріння свердловини, а також забезпечення якості буріння нафтових газових свердловин, з метою недопущення значних відхилень забойів свердловин від їх проектного положення та максимізація величини дебіту нафтогазоносного пласта.

Лисенко В.Д. *Розробка нефтяних месторождений. Проектирование и анализ*. М.: Недра-Бизнесцентр, 2004. – 640 с. 2. Демчина М.М. *Експертні методи оцінки технологічних параметрів при бурінні свердловин* / М.М. Демчина, В.І. Шекета, Р.В. Вовк // *Нафтогазова енергетика*. – 2013. – №1(19). – С. 26-37.

УДК 541.136

ДОСЛІДЖЕННЯ СКЛАДНИХ ЛІТІЄВИХ ОКСИДІВ ДЛЯ ХІМІЧНИХ ДЖЕРЕЛ ЖИВЛЕННЯ МЕТОДОМ ЕЛЕКТРИЧНОГО ІМПЕДАНСУ

Депутат Б. Я., Шевчук О. В., Саакян П. Р.

Івано-Франківський національний технічний університету
нафти і газу, бул. Карпатська, 15, м. Івано-Франківськ, 76019

Перехідні металічні оксиди, в які мобільні іони Li^+ можуть оборотним чином впроваджуватись (чи видалятись) забезпечують широкий клас твердильних речовин, що викликають значний інтерес завдяки можливості їх застосування як електродів у літій-іонних джерелах струму та електрохімічних перетворювачах [1]. На особливу увагу в цьому плані заслуговують сильно залежні від умов синтезу фази змінного складу з загальною формулою $(2,5-y)\text{LiFe}_3\text{O}_8 + (y)\text{LiAl}_3\text{O}_8$ при $y = 0,8$.

Методика синтезу стехіометричної літій-алюмінієво-залізної шпінелі детально описана в роботі [2]. Проведені дослідження електрофізичних характеристик фероалюмінатів літію вказують на існування в синтезованих матеріалах як електронної так і іонної складових провідності [3]. На основі проведених гальваностатичних досліджень розраховані питомі значення накопичуваного заряду та енергії за густини розрядного струму $j=20 \text{ mA/cm}^2$ становлять $C = 283 \text{ A}\cdot\text{год}/\text{кг}$ та $624 \text{ Вт}\cdot\text{год}/\text{кг}$ відповідно.

Визначення повного комплексного імпедансу створених макетів дозволяє з'ясувати особливості перенесення заряду у змінному електричному полі, встановити зв'язок між провідними та електрохімічними властивостями системи при використанні останньої як катоду літій-іонного джерела електричного струму.

Імпедансні дослідження системи здійснювалися з допомогою спектрометру Autolab PGSTAT 12/FRA-2 в діапазоні частот $0,01 \text{ Гц} - 100 \text{ кГц}$.

Діаграми Найквіста від електрохімічної комірки, які відповідають стану

системи за певних значень залишкового заряду катоду (точки позначені на розрядній кривій), наведені на рис. 1.

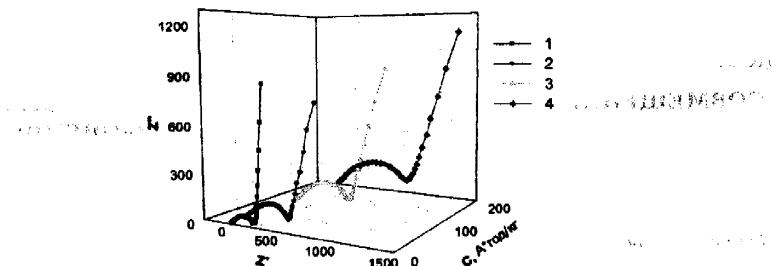


Рисунок 1 - Діаграми Найквіста від електрохімічної комірки при $y = 0,8$

Під час роботи джерела струму опір стадії перенесення заряду змінюється монотонно, що є прямим підтвердженням інтеркаляції літію без зміни структури матриці. Використовуючи методику описану в [5] визначено середнє значення коефіцієнта дифузії іонів літію Li^+ в катод, яке при значенні потенціалу 2,2 В складає $5 \cdot 10^{-13} \text{ см}^2/\text{s}$.

Отже, кристалічна структура та мікроструктурні утворення твердих розчинів літієвих ферітів та літієвих аллюмінатів на межі метастабільних станів дозволяють отримати сприятливу для літієвої електрохімічної інтеркаляції систему з необхідними інтеркаляційними та кластерно-транспортними характеристиками. Це робить можливим побудову літієвого хімічного джерела струму з катодом на основі отриманої системи без зачленення додаткових технологічних прийомів. Отримане джерело струму з робочою напругою ~ 2 В має властивість до накопичення питомого заряду ~ 300 А год/кг та питомої енергії ~ 625 Вт год/кг.

1. Juan Luis Gautier. Lithium insertion into Li-Mn, Li-Fe and Li-Co oxides / Juan Luis Gautier, Roxana Ahumada, Erika Meza // Laboratorio de Electroquímica, Departamento de Química de los Materiales, Universidad de Santiago de Chile.– 2001.– pp.1137–1148.
2. Остафійчук Б.К. Розпоряджування структури твердих розчинів літій-залізної та літій-алюмінієвої шпінелі / Б.К. Остафійчук, І.М. Гасюк, В.В. Мокляк, Б.Я. Депутат, І.П. Яремій // Металлофізика и новейшие технологии – 2010. – Т.32, №2. – С. 209-224.
3. М.П. Мазур. Імпедансний метод дослідження впливу технологічних умов одержання на питому провідність алюміній-заміщеної літій-залізної шпінелі / М.П. Мазур, І.М. Гасюк, Б. Я. Депутат, Л.С. Кайкан, В.В. Угорчук // Методи та приклади контролю якості. – м. Івано-Франківськ: ІФНТУНГ, листопад 2011. – №27. – С. 86-91.
4. Гасюк І. Визначення коефіцієнта дифузії іонів літію в катодному матеріалі на основі Fe_3O_4 / Гасюк І., Угорчук В., Угорчук О., Кайкан Л., Січка М., Депутат Б // Восточно-Европейский журнал передовых технологий, Т. 1(8). №49 (2011). С.4-12.