УДК 532,533, 533.9, 530.182 PACS 05.60.+W, 05.70.LN, 05.20.DD, 52.25.DG, 52.25.FI

ISSN 1729-4428

Є.М. Сов'як¹, Ю.І. Черноморець¹, І.І. Григорчак², М.В. Токарчук^{1,2}

Статистична теорія електродифузійних, кінетичних процесів переносу іонів в системі "електроліт - електрод" з врахуванням електромагнітних процесів

¹Інститут фізики конденсованих систем НАН України, вул. Свєнціцького 1, м. Львів ²Національний університет "Львівська політехніка" вул. Ст. Бандери 12, м. Львів

Запропоновано статистичну теорію опису електродифузійних процесів в системі електроліт-електрод з врахуванням електромагнітних процесів, використовуючи метод нерівноважного статистичного оператора Д.Зубарєва. Отримано самоузгоджену систему узагальнених електродифузійних кінетичних рівнянь переносу, узгоджених з усередненими рівняннями Максвела для електромагнітних полів у системі електроліт – електрод.

Стаття поступила до редакції 19.03.2008; прийнята до друку 15.09.2008

Вступ

Теоретичні дослідження електродифузійних процесів переносу іонів та електронів в системах електроліт-електрод є актуальними [1] і пов'язані як із необхідністю опису нерівноважних процесів інтеркаляції, так і з потребою отримати придатну для застосування у практиці теорію для прогнозування та керування цими процесами. У цьому напрямку проводяться електрохімічні імпендансні дослідження електродифузійних процесів переносу для літієвих батарей [2-6]. Актуальними є і комп'ютерні моделювання [7, 8]. Зокрема, у [9] досліджуються термодинамічні і структурні властивості *Li*, *TiO*₂ в кластерному розкладі, що базується на обчисленнях псевдопотенціальної енергії та правильно передбачає фазову поведінку інтеркаляції *Li* в *TiO*₂ заповнення вузлів. Кластерний розклад дозволяє виконати Монте Карло розрахунки термодинаміки, що дає можливість визначити конфігурації літію і його хімічний потенціал як функції складу літію при температурі 300 К. Для 1/2 < x < 1 $Li_x TiO_2$ знайдено двофазну область, що узгоджується експериментами по дифракції. Досліджуються мікроструктури на поверхні графітових частинок, виявлених у вуглецевих анодах з допомогою високороздільної електронної мікроскопії [10]. Поверхні складаються із структур, побудованих подібним чином як вуглецеві нанотрубки. Досліджується механізм формування цих наноструктур, використовуючи метод молекулярної

динаміки, що базуються на потенціалі Терсофа. З електрохімічних вимірювань, вуглецеві аноди, які складаються з цих структур, показують дійсно високу ефективність батареї з великою ємністю розрядки і малою необоротною ємністю.

У роботі [11] досліджується інтеркаляція іонів в базовий матеріал на основі моделі дисторсійного граткового газу. Показано, що ефективний потенціал іонів виникає з індукованої інтеркаляцією дисторсії господаря. Ця взаємодія індукує окремий пік в діаграмі потік-концентрація. Ефективний потенціал може приймати негативне значення в певній області, це означає, що існує область з притяганням, яка стає межею для збільшення ефекту дисторсії. При таких умовах інтеркалянти конденсуються навколо деформованих доменів господаря. Це узгоджується з експериментами на $Li_{x}Mn_{2}O_{4}$, де спостерігалося подібне утворення краплі. Виявляється, що ефект пермселективності (екслюзії) відіграє важливу роль в електрохімічній інтеркаляції.

Використовуючи узагальнену теорію граткового газу і числові розрахунки броунівської динаміки показано [12], що конкуруюча взаємодія в адсорбаті може спричинити неперервний дисторсійний перехід в базову речовину. Порогове значення для переходу визначається конкуренцією жорсткості речовини і енергії квазіеластичності індукованої адсорбатом. В присутності сильного пінінгу і відштовхування результуюча структура є чимось середнім між квадратною граткою речовини і гексагональним оточенням адсорбату. Для гексагональних граток речовини розрахунки показують, що можуть спостерігатися різноманітні структури адсорбату в залежності від ефективного радіусу взаємодії. Завдяки далекосяжним взаємодіям речовина може отримувати різноманітні підструктури індуковані адсорбатом.

Важливо відзначити результати роботи [13], у якій для опису фазових переходів і фазових розшарувань В інтеркальованих кристалах використовується псевдоспін-електоронна модель, яка базується на моделі Блюма-Емері-Гріфітса. Показано, що завдяки одновузловому характеру електрон-електронних і псевдоспін-електронних взаємодій, статистична сума такої моделі може бути представлена як добуток статистичних сум незалежних псевдоспінових (з двома зміщеними параметрами) і електронних підсистем. Побудовано діаграми моделі, діаграми фазових фазові розшарувань i залежності концентрації інтеркальованих частинок від їхнього хімічного потенціалу: точно для нульової температури і в наближені середнього поля ненульової температури. Показано, що в інтервалі значень хімічного потенціалу пряма взаємодія між інтеркальованими частинками і основним шаром електронів призводить до розділення по фазах з різними концентраціями частинок і електронів.

Для розвитку статистичної теорії інтеркаляційних процесів в системі "електроліт – електрод" необхідні детальні дослідження фізикохімічних процесів при рівноправному розгляді як електроліту, так і електроду. Труднощі в описі електродних процесів пов'язані, насамперед із поверхневими явищами на межі розділу електроліт електрод, де відбуваються складні процеси адсорбції, дифузії, з якими зв'язані проблеми накопичення зарядів на електродах в акумуляторах. Крім того, однією з важливих проблем є те, що якщо електрохімічні процеси у розчині електроліту можна описувати методами класичної статистичної фізики, то у приповерхневій області елетроліт-електрод та в електродах опис процесів, зокрема дифузійних, інтеркаляційних необхідно здіснювати сучасними методами квантової статистичної фізики. Більше того, в електроліті залишається проблема опису процесів сольватації електронів, іонів.

Ми запропонували статистичну теорію для опису електродифузійних та процесів в системах електроліт-електрод з врахуванням електромагнітних процесів, використовуючи метод нерівноважного статистичного оператора Д. Зубарєва [14].

I. Гамільтоніан системи

Ми будемо розглядати систему електроліт – електрод, коли електроліт представляється класичною взаємодіючою підсистемою іонів, електронів та молекул, а електрод, як квантова підсистема, в яку можуть інтеркалюватися іони із розчину. Гамільтоніан такої системи представимо у вигляді:

$$H = H^l + H^{\text{int}} + H^s, \qquad (1)$$

де

$$H^{l} = H_{i} + H_{e} + H_{ie} + H_{d} + H_{id} + H_{ed}$$

– гамільтоніан підсистеми – електроліт, іони, електрони та молекули якого розглядаються на класичному рівні взаємодій:

$$\begin{split} H_{i} &= \sum_{a} \sum_{j=1}^{N_{a}} \frac{p_{j}^{2}}{2m_{a}} + \sum_{ab} \sum_{j\neq k=1}^{N_{a}N_{b}} V_{ab}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) - & \text{гамільтоніан} \\ \text{іонів, } \vec{p}_{j} - \text{ вектор імпульс іонів масою } m_{a}, \text{ сорту } a ; \\ V_{ab}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) &= \frac{Z_{a}Z_{b}e^{2}}{r_{jk}} - & \text{кулонівська взаємодія між} \\ \text{іонами, валентності } Z_{a}, Z_{b}, e - & \text{заряд електрона, } r_{jk} - \\ \text{відстань між іонами. } H_{e} &= \sum_{j=1}^{N_{e}} \frac{p_{j}^{2}}{2m_{e}} + \frac{1}{2} \sum_{j\neq k=1}^{N_{e}} V_{ee}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) - \\ \text{гамільтоніан електронів, } \vec{p}_{j} - & \text{вектор імпульс електронів масою } m_{e}, & 3 & \text{потенціалом} \\ \text{взаємодії } V_{ee}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) = -\frac{e^{2}}{r_{jk}} \cdot & H_{ei} = \sum_{a} \sum_{j\neq k=1}^{N_{e}} V_{ae}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) - \\ \text{гамільтоніан іон-електронної взаємодії 3 } \\ \text{потенціалом } V_{ae}(\vec{r}_{j},\vec{r}_{k}) = -\frac{Z_{a}e^{2}}{r_{ik}}, \end{split}$$

$$H_{id} = \sum_{af} \sum_{j,k(=1)}^{N_a N_d} V_{af}(\vec{r}_j, \vec{r}_k, \Omega_k) -$$
 гамільтоніан іон-

молекулярної взаємодії з потенціалом $V_{af}(\vec{r}_j, \vec{r}_k, \Omega_k)$, який залежить від кутів орієнтації молекули; $H_{ed} = \sum_{f} \sum_{j,k(=1)}^{N_e N_d} V_{ef}(\vec{r}_j, \vec{r}_k, \Omega_k) - гамільтоніан електрон$ $молекулярної взаємодії з потенціалом <math>V_{ef}(\vec{r}_j, \vec{r}_k, \Omega_k)$, який також залежить від кутів орієнтації молекули. Вигляд даних потенціалів взаємодії залежить від вибору моделі для молекул і тому зараз не будуть конкретизуватись.

$$H_{d} = \sum_{f} \sum_{j=1}^{N_{f}} \left(\frac{p_{j}^{2}}{2m_{f}} + J_{f} \frac{\omega_{j}^{2}}{2}\right) + \sum_{f'f} \sum_{j,k(=1)}^{N_{f}:N_{f}} V_{f'f}(\vec{r}_{j}, \Omega_{j}\vec{r}_{k}, \Omega_{k})$$

– гамільтоніан молекул, \vec{p}_i - вектор імпульс та $\vec{\omega}_i$ – вектор кутової швидкості молекул масою m_f і J_f – моментом інерції головних осей. $V_{f'f}(\vec{r}_i, \Omega_i \vec{r}_k, \Omega_k)$ потенціал взаємодії між молекулами, залежний від їх орієнтації. H^{int} – гамільтоніан, який описує взаємодію іонів, електронів та молекул електроліту із і повинен поверхнею електрода описувати поляризаційні, адсорбційні та інші поверхневі властивості. Він може моделюватися як на класичному, так і квантовому рівні в залежності від вибору моделі. *H^s* – гамільтоніан, який описує взаємодію інтеркальованих іонів, електронів із структурою електрода:

$$\begin{split} H^{s} &= \sum_{\alpha\beta,\bar{f}} \tilde{E}_{\bar{f}}^{\alpha\beta} \hat{a}_{\bar{f}\alpha}^{+} \hat{a}_{\bar{f}\beta} + \sum_{\alpha\beta} \sum_{\bar{f},\bar{d}} \tilde{T}_{\bar{f},\bar{f}+\bar{d}}^{\alpha\beta} \hat{a}_{\bar{f}\alpha}^{+} \hat{a}_{\bar{f}+\bar{d}\beta}^{+} + \\ &+ \sum_{\alpha\beta} \sum_{\bar{f},\bar{d}} \tilde{U}_{\bar{f},\bar{f}+\bar{d}}^{\alpha\beta} \hat{n}_{\bar{f}\alpha} \hat{n}_{\bar{f}+\bar{d}\beta}^{-} + \\ &+ \sum_{\bar{\omega}} \Omega_{\bar{\omega}} b^{+}_{\bar{\omega}} b_{\bar{\omega}}^{-} + \sum_{f,\alpha,\bar{\omega}} [\tilde{\Gamma}_{f\bar{\omega}} \hat{n}_{\bar{f}\alpha} b_{\bar{\omega}}^{-} + h.c.] + \\ &+ \sum_{\alpha\neq\beta} \sum_{\bar{f},\bar{\omega}} [\tilde{\gamma}_{\bar{f},\bar{\omega}}^{\alpha\beta} \hat{a}_{\bar{f}\alpha}^{+} \hat{a}_{\bar{f}\beta}^{-} b_{\bar{\omega}}^{-} + h.c.], \end{split}$$

де $\tilde{E}^{\alpha}_{\vec{f}}$ – одночастинкова енергія іонів в стані α на вузлі f перенормована на взаємодію електронів структури електрода і середній потенціал електронів та іонів електроліту, що діє на інтеркальовані іони в матриці електроду, $\tilde{E}^{\alpha}_{\vec{f}} = E^{\alpha}_{\vec{f}} + \sum_{\vec{k},\vec{p}} V_{\vec{k}\vec{f}} \hat{c}^{+}_{\vec{p}+\vec{k}} \hat{c}_{\vec{p}} + \Phi^{s}_{f}$, $\hat{n}_{\vec{f}\alpha} = \hat{a}^{+}_{\vec{f}\alpha}\hat{a}_{\vec{f}\alpha}$ – оператор густини інтеркальованих іонів в матрицю електрода, $\hat{a}^{+}_{\bar{f}\alpha}$, $\hat{a}_{\bar{f}\beta}$ – оператори породження та знищення інтеркальованих іонів, $\hat{c}_{\vec{p}}^{*}, \hat{c}_{\vec{p}}^{*}$ – оператори породження та знищення електронів у структурі електрода з імпульсом \vec{p} . $ilde{T}_{ec{t}\ ec{t}\ ec{t}\ ec{d}}^{lphaeta}$ — енергія тунелювання та $ilde{U}_{ec{t}\ ec{t}\ ec{t}\ ec{d}}^{lphaeta}$ перенормована через електронну підсистему кулонівська енергія взаємодії інтеркальованих іонів. $\Omega_{\tilde{\omega}}$ – енергія та $b^+_{\tilde{\omega}}$, $b_{\tilde{\omega}}$ – оператори породження та знищення фононів структури електроду. $\tilde{\Gamma}_{f\bar{\omega}}$ – енергія іон-фононної взаємодії перенормована через $\tilde{\gamma}_{\vec{f}\ \vec{o}}^{\ \alpha\beta}$ електронну підсистему електрода. релаксаційна енергія іон-фононної взаємодії.

II. Нерівноважний статистичний оператор системи електроліт електрод

Нерівноважний стан в системі "електроліт – електрод", розглядаючи дифузійні процеси з врахуванням кінетичних процесів в матриці електрода, може бути описаний скороченим набором спостережуваних величин:

$$n_{a}^{l}(\vec{r},t) = \langle \hat{n}_{a}^{l}(\vec{r}) \rangle^{t}, \quad n_{e}^{l}(\vec{r},t) = \langle \hat{n}_{e}^{l}(\vec{r}) \rangle^{t},$$
$$n_{f}^{l}(\vec{r},t) = \langle \hat{n}_{f}^{l}(\vec{r}) \rangle^{t}, \quad (2)$$

- середні значення густин іонів, електронів та електроліт. для підсистеми молекул ле $\hat{n}_{y}^{l}(\vec{r}) = \sum_{i=1}^{N_{y}} \delta(\vec{r} - \vec{r}_{j})$ – мікроскопічні

густини

відповідно іонів, електронів та молекул (y = a, e, f), які в електроліті розглядаються як класичні частинки;

$$n_{\alpha}(\vec{f},t) = \langle \hat{n}_{\alpha}(\vec{f}) \rangle^{t}, \ n(\vec{\omega},t) = \langle b^{+}_{\vec{\omega}} b_{\vec{\omega}} \rangle^{t},$$
$$n_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t) = \langle \hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}') \rangle^{t}$$
(3)

- середні значення густин інтеркальованих іонів та фононів структури електрода відповідно та нерівноважна парна функція розподілу іонів в станах

 α і β на вузлах $\vec{f}, \vec{f}',$ що розглядаються на квантовому рівні, де $\hat{n}_{\alpha}(\vec{f}) = \hat{a}^{+}_{\bar{t}\alpha}\hat{a}_{\bar{t}\alpha}$ – оператор іонів в стані lpha у вузлі $ec{f}$. густини $\hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}') = \hat{n}_{\alpha}(\vec{f})\hat{n}_{\beta}(\vec{f}'). \ \langle \dots \rangle^{t} = Sp.\dots.\rho(t) ,$ де $\rho(t)$ – нерівноважний статистичний оператор частинок системи "електроліт – електрод". Крім середніх значень густин інтеркальованих іонів в структуру електрода ми ввели нерівноважну парну функцію розподілу іонів в станах α і β на різних вузлах \tilde{f}, \tilde{f}' . Застосовуючи метод нерівноважного статистичного оператора Д.Зубарєва [14] на основі параметрів скороченого набору (2), (3)нерівноважний статистичний оператор системи в загальному можна представити у вигляді :

$$\rho(t) = \rho_q(t) - \int_{-\infty}^{\infty} e^{\varepsilon(t'-t)} T(t,t') (1 - P_q(t')) i L \rho_q(t') dt', \quad (4)$$

де *iL* – оператор Ліувілля, що відповідає гамільтоніану задачі,

$$T(t,t') = \exp(-\int_{t'}^{t} (1 - P_q(t''))iLdt'') -$$
 узагальнений

оператор еволюції з проектуванням Кавасакі-Гантона $P_{a}(t')$, структура якого залежить параметрів скороченого опису та квазірівноважного статистичного оператора:

$$\rho_{q}(t) = \exp\{-\Phi(t) - \beta(H - \sum_{a} \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{a}^{\ l}(\vec{r}; t) \hat{n}_{a}^{l}(\vec{r}) - \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{e}^{\ l}(\vec{r}; t) \hat{n}_{e}^{l}(\vec{r}) - \sum_{f} \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{f}^{\ l}(\vec{r}; t) \hat{n}_{f}^{l}(\vec{r}) - \sum_{\alpha \vec{f}} \mu_{\alpha}(\vec{f}; t) \hat{n}_{\alpha}(f) - \sum_{\alpha \vec{f}} \mu_{\alpha\beta}(\vec{f}, \vec{f}\, '; t) \hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f}, \vec{f}\, ') - \sum_{\vec{\omega}} \mu(\vec{\omega}; t) b^{+}_{\ \bar{\omega}} b_{\bar{\omega}})\},$$
(5)

який побудований за Гібсом із екстремуму інформаційної ентропії [14] при фіксованих параметрах скороченого опису (2), (3) та збережені умови нормування $\int d\Gamma \rho_a(t) = 1$.

$$\begin{split} \Phi(t) &= \ln \int d\Gamma \exp\{\beta(H - \sum_{a} \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{a}^{\ l}(\vec{r};t) \hat{n}_{a}^{l}(\vec{r}) - \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{e}^{\ l}(\vec{r};t) \hat{n}_{e}^{l}(\vec{r}) - \sum_{f} \int_{V_{l}} d\vec{r}_{l} v_{f}^{\ l}(\vec{r};t) \hat{n}_{f}^{l}(\vec{r}) - \sum_{\alpha \vec{f}} \mu_{\alpha}(\vec{f};t) \hat{n}_{\alpha}(f) - \sum_{\alpha \beta \vec{f}'} \mu_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t) \hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}') - \sum_{\vec{\omega}} \mu(\vec{\omega};t) b^{+}{}_{\vec{\omega}} b_{\vec{\omega}})\} \end{split}$$

 функціонал Масьє-Планка. У квазірівноважному статистичному операторі та функціоналі Масьє-Планка

 $v_{a}^{\ \ l}(\vec{r};t) = \mu_{a}^{\ \ l}(\vec{r};t) + Z_{a}e\Phi_{l}(\vec{r};t)$

- електрохімічний потенціал іонів відповідно у фазі електроліт, $\mu_a^{l}(\vec{r};t)$ – хімічний потенціал іонів, $\Phi_i(\vec{r};t)$ – електричний потенціал відповідно у фазах *l* .

$$v_{e}^{l}(\vec{r};t) = \mu_{e}^{l}(\vec{r};t) + e\Phi_{l}(\vec{r};t)$$

– електрохімічний потенціал електронів відповідно у фазі електроліт, $\mu_e^{\ l}(\vec{r};t)$ – хімічний потенціал електронів.

 $v_f^{\ l}(\vec{r};t) = \mu_f^{\ l}(\vec{r};t) + \vec{d}_f \cdot \vec{E}_l(\vec{r};t),$

- дипольнохімічний потенціал молекул в електроліті, $\mu_{f}^{\ l}(\vec{r};t)$ – хімічний потенціал молекул, $\vec{E}_{l}(\vec{r};t)$ – локальне електричне поле створюване електричним потенціалом іонів, електронів та молекул \vec{d}_{f} – вектор дипольного електроліту. моменту (органічної молекули). $\mu_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t)$ молекули Лагранжа, спряжений до $n_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t)$. множник Параметри $\mu_{\alpha}(\vec{f};t), \quad \mu_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t)$ визначаються із умов самоузгодження

$$\begin{split} n_{\alpha}(f,t) &= \langle \hat{a}^{+}_{\bar{f}\alpha} \hat{a}_{\bar{f}\alpha} \rangle^{t} = \langle \hat{n}_{\alpha}(f) \rangle^{t}_{q} ,\\ n_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}\,';t) &= \langle \hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}\,') \rangle^{t} = \langle \hat{G}_{\alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}\,') \rangle^{t}_{q} \end{split}$$

причому $\mu_{\alpha}(\vec{f};t) = \mu_{\alpha}^{s}(\vec{f};t) + Z_{\alpha}e\Phi_{s}(\vec{f};t)$ – електрохімічний потенціал іона в електроді у вузлі \vec{f} , $\mu_{\alpha}^{s}(\vec{f};t)$ – хімічний потенціал іона. $\mu(\vec{\omega};t)$ – множник Лагранжа, який визначається із умови самоузгодження

 $n(\vec{\omega},t) = \langle b^{+}_{\vec{\omega}} b_{\vec{\omega}} \rangle^{t} = \langle \hat{n}(\vec{\omega}) \rangle^{t} = \langle b^{+}_{\vec{\omega}} b_{\vec{\omega}} \rangle_{q}^{t}.$

Електричні поля $\vec{E}_{l}(\vec{r};t)$, $\vec{E}_{s}(\vec{r};t)$ визначаються градієнтами відповідних електричних потенціалів:

$$\vec{E}_{l}(\vec{r};t) = -\vec{\nabla} \cdot \Phi_{l}(\vec{r};t) , \vec{E}_{s}(\vec{r};t) = -\vec{\nabla} \cdot \Phi_{s}(\vec{r};t) .$$
(6)

Параметри скороченого опису (2), (3) електричні потенціали та поля зв'язані з усередненими рівняннями Максвела для електромагнітних процесів для кожної підсистеми: "електроліт":

$$\nabla \cdot B_{l}(\vec{r},t) = 0,$$

$$\vec{\nabla} \cdot \vec{D}_{l}(\vec{r},t) = \sum_{a=1}^{N} Z_{a} e n_{a}^{l}(\vec{r},t) +$$

$$+ e n_{e}^{l}(\vec{r},t) + \sum_{f} \vec{d}_{f} \cdot \vec{\nabla} n_{f}^{l}(\vec{r},t),$$

$$\vec{\nabla} \times \vec{E}_{l}(\vec{r},t) = -\frac{\partial}{\partial t} \vec{B}_{l}(\vec{r},t), \qquad (7)$$

$$\vec{\nabla} \times \vec{H}_{l}(\vec{r},t) = \frac{\partial}{\partial t} \vec{D}_{l}(\vec{r},t) + \vec{j}_{i}^{l}(\vec{r},t) + \vec{j}_{e}^{l}(\vec{r},t)$$

де $\vec{B}_{l}(\vec{r},t)$, $\vec{E}_{l}(\vec{r},t)$, $\vec{D}_{l}(\vec{r},t)$, $\vec{H}_{l}(\vec{r},t)$ – відповідно напруженості та індукції електричного і магнітного полів у електроліті, створювані іонами з густиною $n_{a}^{l}(\vec{r},t)$, сорту a, електронами – $n_{e}^{l}(\vec{r},t)$ та поляризованими молекулами розчинника з густиною $n_{f}^{l}(\vec{r},t)$, сорту f,

"електрод":

$$\vec{\nabla} \cdot \vec{B}_s (\vec{r}, t) = 0$$
,
 $\vec{\nabla} \cdot \vec{D}_s (\vec{r}, t) = \sum_{a=1}^N Z_a e n^s_a(\vec{r}, t)$,

$$\vec{\nabla} \times \vec{E}_{s} (\vec{r}, t) = -\frac{\partial}{\partial t} \vec{B}_{s} (\vec{r}, t) , \qquad (8)$$
$$\vec{\nabla} \times \vec{H}_{s} (\vec{r}, t) = \frac{\partial}{\partial t} \vec{D}_{s} (\vec{r}, t) + \vec{j}_{i}^{s} (\vec{r}, t) + \vec{j}_{e}^{s} (\vec{r}, t) ,$$

де $\vec{j}_i^l(\vec{r},t)$, $\vec{j}_e^l(\vec{r},t)$, $\vec{j}_d^l(\vec{r},t)$ – відповідні середні потоки зарядів іонів, елетронів та дипольного моменту поляризованих молекул, вирази для яких одержуються за допомогою нерівноважного статистичного оператора (4). У наступному розділі за допомогою нерівноважного статистичного оператора (4) будуть отримані узагальнені рівняння переносу для основних параметрів скороченого опису, включаючи нерівноважну функцію розподілу інтеркальованих іонів в структуру електрода.

III. Узагальнені рівняння переносу інтеркаляційних процесів в системі "електроліт-електрод"

За допомогою нерівноважного статистичного оператора (4) для опису кінетичних інтеркаляційних процесів в системі "електроліт – електрод" на основі іон-фононної моделі можуть бути одержані узагальнені рівняння переносу відповідно до (2), (3):

– для іонів в матриці електрода,

$$\frac{\partial}{\partial t}n\left(\vec{\omega},t\right) = \langle \dot{\hat{n}}\left(\vec{\omega}\right) \rangle_{q}^{t} - \sum_{\vec{j}'\alpha'} \int_{-\infty}^{t} e^{\beta(t'-t)} W_{m}^{\alpha'\beta}\left(\vec{\omega},\vec{f}';t,t'\right) \mu_{\alpha'}\left(\vec{f}';t'\right) dt'$$

$$-\sum_{\vec{j}''\alpha'\beta} \int_{-\infty}^{t} e^{\beta(t'-t)} W_{m}^{\alpha'\beta}\left(\vec{\omega},\vec{f},\vec{f}';t,t'\right) \mu_{\alpha'\beta'}\left(\vec{f},\vec{f}';t'\right) dt'$$

$$-\sum_{\vec{\omega}'} \int_{-\infty}^{t} e^{\beta(t'-t)} W_{m}\left(\vec{\omega},\vec{\omega};t,t'\right) \mu\left(\vec{\omega};t'\right) dt'$$

$$-\sum_{a} \int d\vec{r}' \int_{-\infty}^{t} e^{\beta(t'-t)} W_{m}^{a}\left(\vec{\omega},\vec{r}';t,t'\right) (\mu_{a}^{l}(\vec{r}';t') + Z_{a}e\Phi_{l}(\vec{r}';t')) dt'$$

$$= \pi\pi\pi \ \phi ohohohiB \ matrix ui \ enertrop \pia$$

– для фононів матриці електрода,

$$\frac{\partial}{\partial t}n_{a}^{l}(\vec{r},t) = -\sum_{\vec{f}'\alpha'}\int_{-\infty}^{t} e^{\varepsilon(t'-t)}W_{nn}^{a\alpha'}(\vec{r},\vec{f}';t,t')\mu_{\alpha'}(\vec{f}';t')dt'$$

$$-\sum_{\vec{f}'\alpha'\beta'}\int_{-\infty}^{t} e^{\varepsilon(t'-t)}W_{nn}^{a\alpha'\beta'}(\vec{r},\vec{f},\vec{f}';t,t')\mu_{\alpha'\beta'}(\vec{f},\vec{f}';t')dt'$$

$$-\sum_{\vec{\omega}'}\int_{-\infty}^{t} e^{\varepsilon(t'-t)}W_{nn}^{a}(\vec{r},\vec{\omega}';t,t')\mu(\vec{\omega}';t')dt'$$

$$-\sum_{b}\int d\vec{r}'\int_{-\infty}^{t} e^{\varepsilon(t'-t)}\frac{\partial}{\partial\vec{r}}D_{nn}^{a\gamma}(\vec{r},\vec{r}';t,t')\frac{\partial}{\partial\vec{r}'}v_{\gamma}^{l}(\vec{r};t')dt'$$

– для іонів, електронів та молекул розчину електроліту, (індекс $\gamma = a, e, f$),

де $\dot{\hat{n}}_{\vec{f}\alpha} = iL\hat{n}_{\vec{f}\alpha}$, $\dot{\hat{n}}(\vec{\omega}) = iL\hat{n}(\vec{\omega})$. Ядро переносу $W_{nn}^{\ \alpha\beta}(\vec{f},\vec{f}';t,t')$ має наступну структуру

$$W_{nn}^{\alpha\beta}(f, f'; t, t') = Sp((1 - P(t))\hat{n}_{\bar{f}\alpha}T(t, t') \times \\ \times \int_{0}^{1} d\tau \rho_{q}^{r}(t')(1 - P(t'))\dot{\bar{n}}_{\bar{f}'\beta}\rho^{1-r}_{q}(t')$$
(13)

і описує дисипативні процеси інтеркаляції іонів в структурі електрода. P(t') – проекційний оператор Морі, що відповідає проекційному оператору Кавасакі-Гантона. $W_{nn}^{\ \alpha}(\vec{f},\vec{\omega}';t,t')$, $W_{nn}(\vec{\omega},\vec{\omega}';t,t')$, $W_{nn}^{\ \alpha\alpha}(\vec{f},\vec{r}\,';t,t')$ ядра переносу, які мають подібну структуру до (13) і описують іон-фононні, фонон-фононні, іон-інтеркалянт – іон-електроліт дисипативні кореляції. Зокрема, $D_{nn}^{\ \alphab}(\vec{r},\vec{r}\,';t,t')$ -узагальнений коефіцієнт взаємної дифузії іонів в електроліті:

$$D_{nn}^{ab}(\vec{r},\vec{r}\,';t,t\,') = Sp((1-P(t))\vec{j}_{a}(\vec{r})T(t,t\,') \times \\ \times \int_{0}^{1} d\tau \rho^{r}_{q}(t\,')(1-P(t\,'))\hat{\vec{j}}_{b}(\vec{r}\,')^{1-r}_{q}(t\,')$$
(14)

Одержана система рівнянь (9)-(12) для опису кінетики інтеркаляційних процесів іонів із електроліту в електрод враховує дисипативні кореляції для електронів та молекул розчину. Вона взаємоузгоджено відображає вплив дисипативних процесів в розчині електроліту на дисипативних процеси в електроді при інтеркаляції. Система кінетичних рівнянь є не замкнута і описує немарківські процеси. Важливо зазаначити, система кінетичних рівнянь є узгодженою із системою рівнянь Максвела (7), (8) для електромагнітних полів з врахуванням граничних умов та зв'язків напруженостей та відповідних індукцій електричного та магнітного полів зв'язані співвідношеннями

$$\vec{B}_{\xi}(\vec{q},\omega) = \mu_0 \vec{H}_{\xi}(\vec{q},\omega) ,$$

$$\vec{D}_{\xi}(\vec{q},\omega) = \varepsilon_0 \varepsilon_{\xi}(\vec{q},\omega) \vec{E}_{\xi}(\vec{q},\omega) , \qquad (15)$$

 $\varepsilon_{\xi}(\vec{q},\omega)$ – узагальнена діелекрична функція відповідної підсистеми.

Обидві системи рівнянь для електроліту та електроду за структурою взаємодії взаємозв'язані міжфазними парціальними коефіцієнтами дифузії $D^{\xi'\xi}_{\ \alpha\beta}$, $(\xi,,\xi'=l,s, a - \alpha,\beta = a, f, e)$ та граничними умовами на межі електроліт – електрод:

$$\vec{n} \cdot (\vec{B}_s - \vec{B}_l) = 0,$$

$$\vec{n} \cdot (\vec{D}_s - \vec{D}_l) = Q(\vec{S}_{\omega}, t),$$

$$\vec{n} \times (\vec{E}_s - \vec{E}_l) = 0,$$

$$\vec{n} \times (\vec{H}_s - \vec{H}_l) = Q(\vec{S}_{\omega})\vec{v}_s(\vec{S}_{\omega}, t)$$

де $Q(\bar{S}_{\omega},t)$ – повний поверхневий електричний заряд на межі розділу електроліт – електрод, який задовільняє закону збереження:

$$\frac{\partial}{\partial t}Q(\vec{S}_{\omega},t) = \vec{n}\cdot\vec{j}_{i}(\vec{S}_{\omega},t) \quad \vec{v}_{s}(\vec{S}_{\omega},t) = \vec{v}_{l}(\vec{S}_{\omega},t) .$$

 \vec{n} — одиничний вектор напрямлений перпендикулярно до поверхні розділу електроліт — електрод, $\vec{j}_i(\vec{S}_{\omega},t)$ — середній потік поверхневого заряду.

У марківському та у лінійному наближеннях за градієнтами від термодинамічних параметрів, без просторової залежності коефіцієнтів переносу та парних кореляцій, система рівнянь (9–12) перейде у рівняння переносу з постійними коефіцієнтами переносу. Далі розглядаючи електрод як суцільне середовище, у яке можуть проникати іони отримаємо систему електродифузійних рівнянь феноменологічного типу. Зокрема, середні потоки зарядів іонів, елетронів та дипольного моменту поляризованих молекул мають наступну структуру для іонів:

$$\frac{\partial}{\partial t}\rho_{i}^{l}(\vec{r};t) = -\vec{\nabla}\cdot\vec{j}_{i}^{l}(\vec{r};t) ,$$

$$\vec{j}_{i}^{l}(\vec{r},t) = \sum_{a}Z_{a}e(-\sum_{\xi}D^{l\xi}_{aa}\vec{\nabla}\cdot n^{\xi}_{a}(\vec{r},t) - \sum_{\xi}D^{l\xi}_{ab}\vec{\nabla}\cdot n^{\xi}_{b}(\vec{r},t) - \sum_{f}D_{af}\vec{\nabla}\cdot n_{f}^{l}(\vec{r},t) - \sum_{\xi}D^{l\xi}_{ae}\vec{\nabla}\cdot n^{\xi}_{e}(\vec{r},t) +$$

$$n_{a}^{l}(\vec{r},t)\vec{v}_{l}(\vec{r},t)) + \sum_{ab}\sigma_{ab}\vec{E}_{l}(\vec{r},t) +$$

$$+\sum_{af}\frac{1}{m_{f}}\vec{\sigma}_{af}\cdot\vec{\nabla}\vec{E}_{l}(\vec{r},t) + \sum_{a}\sigma_{ae}\vec{E}_{l}(\vec{r},t)$$
(16)

індекс ξ приймає значення l – електроліт, s – електрод, де $\rho_i(\vec{r},t) = \sum_a Z_a e n_a(\vec{r},t)$ – повна густина заряду іонів. $\sigma_{ab} = Z_a e D_{ab} Z_b e$ – парціальна електро-провідність іонів сорту $a \, \mathrm{i} \, b$, D_{ab} – коефіцієнти взаємної дифузії; $\vec{\sigma}_{af} = Z_a e D_{af} \vec{d}_f$ – парціальна

електропровідність іонів сорту *a* і молекул сорту *f*, D_{af} – коефіцієнти взаємної дифузії іонів та молекул. $\vec{v}_l(\vec{r},t)$ – усереднена швидкість частинок електроліту. Потік для молекул розчинника має наступний вигляд:

$$\frac{\partial}{\partial t} \rho_{d}^{l}(\vec{r};t) = -\vec{\nabla} \cdot \vec{j}_{d}^{l}(\vec{r};t)$$

$$\vec{j}_{d}^{l}(\vec{r},t) = \sum_{f} \frac{1}{m_{f}} \vec{d}_{f} \cdot \vec{\nabla} (-D_{ff} \vec{\nabla} \cdot n_{f}^{l}(\vec{r},t) -$$

$$\sum_{\xi} \sum_{b} D^{l\xi}{}_{fb} \vec{\nabla} \cdot n_{b}^{\xi}(\vec{r},t) - \sum_{\xi} D^{l\xi}{}_{fe} \vec{\nabla} \cdot n_{e}^{\xi}(\vec{r},t) +$$

$$n_{f}^{l}(\vec{r},t)\vec{v}_{l}(\vec{r},t)) + \sum_{bf} \frac{1}{m_{f}} \vec{\nabla} \cdot \vec{\sigma}_{fb} \vec{E}_{l}(\vec{r},t) + +$$

$$\sum_{f} \frac{1}{m_{f}} \vec{\nabla} \cdot \vec{\sigma}_{ff} \cdot \vec{\nabla} \frac{1}{m_{f}} \vec{E}_{l}(\vec{r},t)$$

$$(17)$$

де $\ddot{\sigma}_{ff} = \dot{d}_f D_{ff} \dot{d}_f$, – провідність дипольних частинок розчинника, D_{ff} – коефіцієнт дифузії молекул. $\rho_d^l(\vec{r};t)$ – густина дипольного моменту молекул. Електричний потік для електронів має подібну структуру як для іонів:

$$\begin{aligned} \vec{j}_{e}^{l}(\vec{r},t) &= -e\sum_{\xi} \sum_{b} D^{l\xi}{}_{eb} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{b}(\vec{r},t) - e\sum_{f} D_{ef} \vec{\nabla} \cdot n^{l}{}_{f}(\vec{r},t) - \\ -e\sum_{\xi} D^{l\xi}{}_{ee} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{e}(\vec{r},t) + en^{l}{}_{e}(\vec{r},t) \vec{v}_{l}(\vec{r},t) + \\ +\sum_{b} \sigma_{eb} \vec{E}_{l}(\vec{r},t) + \sum_{f} \frac{1}{m_{f}} \vec{\sigma}_{ef} \cdot \vec{\nabla} \vec{E}_{l}(\vec{r},t) + \sigma^{l}{}_{ee} \vec{E}_{s}(\vec{r},t) \\ , (18) \\ \text{дe} \quad \sigma^{l}{}_{ee} \quad - \text{ електропровідність електронів у } \end{aligned}$$

електроліті. Відповідні потоки струму інтеркальованих іонів, електронів в структурі

електрода мають наступний вигляд

$$\begin{split} \vec{j}_{i}^{s}(\vec{r},t) &= \sum_{a} Z_{a} e(-\sum_{\xi} D^{s\xi}{}_{aa} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{a}(\vec{r},t) - \\ &- \sum_{\xi} \sum_{b} D^{s\xi}{}_{ab} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{b}(\vec{r},t) - \\ &\sum_{f} D^{sl}{}_{af} \vec{\nabla} \cdot n^{l}{}_{f}(\vec{r},t) - \sum_{\xi} D^{s\xi}{}_{ae} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{e}(\vec{r},t) + , \end{split}$$
(19)
$$&n^{s}{}_{a}(\vec{r},t) \vec{v}_{s}(\vec{r},t)) + \sum_{ab} \sigma_{ab} \vec{E}_{s}(\vec{r},t) \\ \vec{j}^{s}_{e}(\vec{r},t) &= -e \sum_{\xi} \sum_{b} D^{s\xi}{}_{eb} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{b}(\vec{r},t) - \\ &- e \sum_{f} D_{ef} \vec{\nabla} \cdot n^{l}{}_{f}(\vec{r},t) - \\ &e \sum_{\xi} D^{s\xi}{}_{ee} \vec{\nabla} \cdot n^{\xi}{}_{e}(\vec{r},t) + \\ &e n^{s}{}_{e}(\vec{r},t) \vec{v}_{s}(\vec{r},t) + \sum_{b} \sigma_{eb} \vec{E}_{s}(\vec{r},t) + \sigma^{s}{}_{ee} \vec{E}_{s}(\vec{r},t) \end{split}$$
(20)

де відсутній потік молекул розчинника.

Таким чином, ми сформулювали статистичну модель узгодженого опису частинок електроліту та електроду з врахуванням поверхневих ефектів, електромагнітних процесів. Нами вперше методом нерівноважного статистичного оператора [14] отримана самоузгоджена система узагальнених електродифузійних кінетичних рівнянь переносу узгоджених з усередненими рівняннями Максвела для електромагнітних полів для системи електроліт – електрод. Важливими подальшими дослідженнями є зв'язок цих узагальнених електродифузійних рівнянь переносу з методикою імпендансних вимірювань.

- [1] А.М. Скундин, О.Н. Ефимов, О.В. Ярмоленко. Современное состояние и перспективы развития исследований литиевых аккумуляторов // *Успехи химии*, **71**(4), с. 378-397 (2002).
- [2] M. Umeda, K. Dokko, at all. Electrochemical impendance study of Li-ion insertion into mesocarbon microbead single particle electrode/. Part 1. Graphitized carbon // *Electrochim.*, 47, pp.885-890 (2001).
- [3] A-K. Hjeim, G. Lindbergh. Experimental and theoretical analysis of LiMn₂O₄ cathodes for use in rechargeable lithium batteries by electrochemical impendance spectroscopy (EIS) // Electrochim. Acta, 47, pp.1747-1759 (2002).
- [4] R. Kern, R. Sastrawan, J. Ferbar, R. Stangl, J. Luther. Modeling and interpretation of electrical impendance spectra of dye solar cells operated under open-circuit conditions // Electrochim. Acta, 47, pp.4213-4225 (2002).
- [5] A.V. Churikov, M.A. Volgin, K.I. Pridatko. On the determination of kinetic characteristics of lithium intercalation into carbon.// *Electrochim. Acta*, 47, pp.2857-2865 (2002).
- [6] A.V. Churikov, A.V. Ivanischev. Application of pulse methods to the determination of the electrochemical characteristics of lithium intercalates.// *Electrochim. Acta*, **48**, pp.3677-3691 (2003).
- [7] Г.В. Халдеев, С.Н. Петров. Компьютерное моделирование электрохимических процесссов на межфазной границе // *Успехи химии*, **67**(2), с. 107-124, (1998).
- [8] D. Portnyagin. Simulation of cycling of lithium battery with microporous carbon electrode // *Preprint ICMP-06-13U*, 26p., (2006).
- [9] D. Portnyagin. Modelling of cycling of lithium battery with microporous carbon electrode // Preprint ICMP-06-10E, 26p., (2006).
- [10] D. Portnyagin. Modelling of discharge of lithium battery with microporous carbon electrode // Preprint ICMP-06-11E, 24p., (2006).
- [11] D. Portnyagin. Simulation of discharge of lithium battery with microporous carbon electrode // Preprint ICMP-06-12E, 25p. (2006).

- [12] M. Wagemaker, A. Van Der Ven, D. Morgan, G. Ceder, F.M. Mulder, G.J. Kearley. Thermodynamics of spinel Li_xTiO₂ from first principles // Chemical Physics, **317**, pp. 130–136, (2005).
- [13] Koji Moriguchi, Yutaka Itoh, Shinji Munetoh, Kazuhito Kamei, Masaru Abe, Atsuo Omaru, Masayuki Nagamine. Nano-tube-like surface structure in graphite anodes for lithium-ion secondary batteries // Physica B 323, pp. 127– 129 (2002).
- [14] E. V. Vakarin, J. P. Badiali. Role of host distortion in the intercalation process // Phys.Rev.B 63, pp. 014304 (2000).
- [15] E. V. Vakarin, A. E. Filippov, J. P. Badiali, and M. F. Holovko. Structural rearrangement of solid surfaces due to competing adsorbate-substrate interactions // *Phys.Rev.E* 60(1), pp. 660 – 670 (1999).
- [16] I. V. Stasyuk and Yu. I. Dublenych. Phase transitions and phase separations in an *S*=1 pseudospin-electron model: Application of the model to the intercalated crystals // *Phys.Rev.B* 72, pp. 224209 (2005).
- [17] D.N. Zubarev, V.G. Morozov, G. Ropke. Statistical Mechanics of Nonequilibrium Processes, Vol.1. Akademie Verlag, Berlin, (1997).

Ye.M. Sovyak¹, Yu.I. Chernomoretc¹, I.I Grygorchak², M.V. Tokarchuk

The Statistical Theory of Electro-Diffusive, Kinetic Processes of Transfer of Ions in the System is a "Electrolyte - Electrode" Taking into Account Electromagnetic Processes

¹Institut physicists of the condensed systems of NAS of Ukraine, Sventsitscogo Str. 1, Lvov ²Natsionalniy university the "Lvov politehnica" of S. Bandery Str. 12, Lvov

A statistical theory for description of electrodiffusive processes in an electrolyte-electrode system is proposed. The theory is based on the method of Zubarev nonequilibrium statistical operator and takes into account electromagnetic processes. A self-consistent set of generalized electrodiffusive transport kinetic equations is obtained. The equations are consistent with averaged Maxwell equations for electromagnetic fields of the electrolyte-electrode system.