

Автор надеется, что предложенная модель может быть использована для изучения деформационного упрочнения, формирования и скольжения дислокационных ансамблей в ходе активного деформирования материалов, релаксационных процессов, вызванных возвратно-поступательным движением дислокаций.

С п и с о к л и т е р а т у р ы

- [1] F o r e m a n J.E., M a k i n M.J. // Phil. Mag. 1966. V. 14. P. 911-924.
- [2] A l t i n t a s S., M o r r i s J.W. // Acta Met. 1986. V. 34. N 5. P. 801-816.
- [3] Дж. Х и р т, И. Л о т е. Теория дислокаций. М.: Атомиздат, 1972, 600 с.
- [4] В л а д и м и р о в В.И. Физическая природа разрушения металлов. М.: Металлургия, 1984. 280 с.

Институт ядерной физики АН КазССР, Поступило в Редакцию
Алма-Ата 20 ноября 1990 г.

Письма в ЖТФ, том 17, вып. 1 12 января 1991 г.

05.2; 05.3; 06.2

© 1991

ОСОБЕННОСТИ ГАЛЬВАНИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ С ЭЛЕКТРОДАМИ ИЗ СУПЕРИОННЫХ ПРОВОДНИКОВ

М.А. К о р ж у е в

Одним из путей улучшения эксплуатационных характеристик химических источников тока (гальванических элементов (ГЭ), аккумуляторов) является использование суперионных проводников (СИП) либо как твердых электролитов, либо в качестве материалов электродов [1, 2].

Последнее позволяет повысить удельную электрическую емкость элемента за счет включения в токообразующие реакции не только поверхностной, но и объемной концентрации активных ионов. Особенности использования СИП в качестве материалов электродов ГЭ в настоящее время исследованы недостаточно подробно.

В настоящей работе изучены особенности ГЭ $Cu/Ag-CuSO_4/Cu_{2-x}Se$, один из электродов которого изготовлен из суперионного проводника $Cu_{2-x}Se$ [3].

Селенид меди $Cu_{2-x}Se$ ($x = 0.0001-0.3$) представляет собой нестехиометрическое соединение переменного состава, обладающее смешанной электронной (по „дыркам“) и ионной (по меди) проводимостью ($\sigma_p = 10^2-10^3$; $\sigma_i = 10-10^4$ См/см) [4].

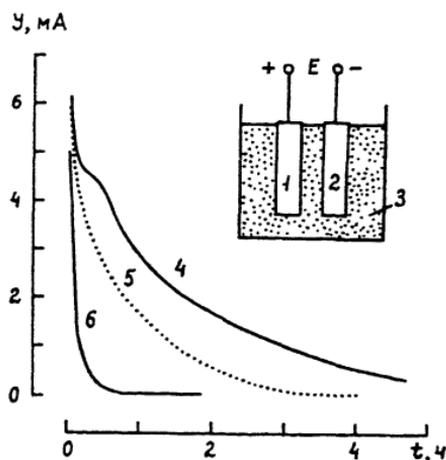
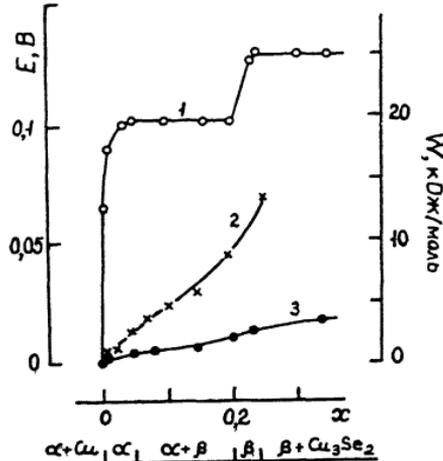


Рис. 1. Концентрационные зависимости ЭДС E (1), энергия зарядки (2) и разрядки (3) гальванического элемента $Cu/aq \cdot CuSO_4/Cu_{2-x}Se$.

Рис. 2. Временные зависимости тока разряда гальванического элемента: 1 - $Cu_{2-x}Se$, 2 - Cu , 3 - $aq \cdot CuSO_4$. 4 - 0.23; 5 - 0.05; 6 - 0.01.

Высокая диффузионная подвижность меди в $Cu_{2-x}Se$ (коэффициент диффузии $D \sim 10^{-5} \text{ см}^2/\text{с}$) делает материал удобным модельным объектом для подобного рода исследований.

ЭДС E гальванического элемента

$$Cu/aq \cdot CuSO_4/Cu_{2-x}Se \quad (1)$$

дается выражением

$$E = -\frac{\mu_{Cu}^1 - \mu_{Cu}^0}{ze} = \frac{\Delta G}{zF}, \quad (2)$$

где $\mu^{1,0}$ - химические потенциалы атомов меди в образцах $Cu_{2-x}Se$ и в металлической меди, ΔG - соответствующая разность свободных энергий, ze - заряд, переносимый ионами меди в электролите ($z = 2$), e - элементарный заряд, F - число Фарадея [5].

Величину E измеряли при температуре $T = 300 \text{ К}$ цифровым вольтметром Ш-68002-01 со входным сопротивлением $R_{вх} > 100 \text{ МОм}$ (кривая 1 на рис. 1). Кривая $E = F(x)$ имела немонотонный характер, связанный с происходящими в образцах при изменении их состава фазовыми превращениями [3, 6]. Соответствующие фазовые поля указаны на рис. 1.

Из рис. 1 видно, что плато на кривой 1 при $E = 0.103$ и 0.129 В связаны с существованием двухфазных областей ($\alpha + \beta$) и ($\beta + Cu_3Se_2$). На рис. 1 дан также пересчет по формуле (2) величины E в свободную энергию ячейки $\Delta G = W$, соответствующую максимальной работе, которую можно получить при разрядке ГЭ (1) [5].

Экспериментально величину W определяли как интеграл $W = \int_0^t y \cdot u dt$, исходя из напряжения u и тока разряда y ГЭ.

Внутреннее сопротивление ГЭ составляло $R_{вн} \sim 20$ Ом, постоянная времени диффузии подвижной меди в электроде из $Cu_{2-x}Se$ ($m \sim 0.1$ г)

$$\tau = \frac{l^2}{\pi^2 D} = 25-100 \text{ с}, \quad (3)$$

где $l = 0.5-1$ мм - толщина использованных образцов.

Кривые тока разряда ГЭ для образцов $Cu_{2-x}Se$ различного состава приведены на рис. 2. Из рис. 2 видно, что с ростом x время разрядки ГЭ и величина W возрастают (кривые 4-6). При полном разряде ГЭ с различными x величины $u, y \rightarrow 0, x \rightarrow 0.0001$, а в образцах стабилизировалась α -фаза.

Для ГЭ с $x > 0.05$, проходящих в процессе разряда двухфазную область ($\alpha + \beta$), наблюдали частичную стабилизацию тока разряда (замедление спада тока - кривая 4 на рис. 2), связанное с условием $E = const$ в двухфазной области ($\alpha + \beta$, кривая 1 на рис. 1). Эффект полной стабилизации тока разряда можно, видимо, наблюдать при условии $y \rightarrow 0$.

Для сплавов всех составов энергия разряда ГЭ была существенно меньше теоретической ($W_{разр} \ll \Delta G$, кривые 1 и 3 на рис. 1).

Замеченное соотношение связано, по-видимому, с тем, что значительная часть свободной энергии заряженного ГЭ ΔG расходуется на необратимое изменение химического и фазового состава $Cu_{2-x}Se$ при $x \rightarrow 0.0001$.

Зарядку ГЭ производили путем экстракции подвижной меди из $Cu_{2-x}Se$ под действием постоянного напряжения, противоположной ЭДС E полярности ($E < u = 0.3$ В $< u_p = 1.2$ В (u_p - напряжение разложения воды). Соответственно, время зарядки ГЭ τ зар было меньше времени разрядки τ раз в ~ 10 раз.

При зарядке ГЭ состав образца $Cu_{2-x}Se$ изменялся $x = 0.0001 \rightarrow 0.3$, и в системе аккумулировалась энергия (кривая 3 на рис. 1). Энергия зарядки ГЭ $W_{зар}$ превышала энергию разрядки $W_{раз}$ (кривые 2, 3 на рис. 1) за счет выделения дополнительного тепла Джоуля ($Q = y^2 R t$) на внутреннем сопротивлении ГЭ по сравнению с процессом разрядки ($y_{зар} > y_{раз}$).

ГЭ (рис. 2) допускал большое количество циклов зарядки/разрядки, ограниченное только механической стабильностью образцов.

Таким образом, отметим следующие найденные в работе особенности использования суперионного $Cu_{2-x}Se$ в качестве электрода ГЭ:

1. Участие в токообразующих реакциях всего объема СИП, что повышает предельную удельную энергетическую емкость ГЭ по сравнению с чисто поверхностными токообразующими реакциями.

2. Систематическое снижение полезной энергии разрядки ГЭ за счет расхода части свободной энергии ГЭ ΔG на работу по изменению химического и фазового состава электрода из $Cu_{2-x}Se$.

3. Возможность стабилизации (полной или частичной) напряжения

ГЭ при нахождении образцов $Cu_{2-x}Se$ в двухфазных областях (где $E = const$).

4. Соотношение между ГЭ $\tau_{разр} > \tau_{зар} \sim$ несколько минут.

5. Большое возможное число циклов зарядки/разрядки ГЭ, ограниченное только механической стабильностью образцов.

Указанные особенности непосредственно связаны с суперионной природой $Cu_{2-x}Se$ и, по-видимому, могут наблюдаться в ГЭ с электродами из любых СИП, обладающих смешанной электронной и ионной проводимостью.

С п и с о к л и т е р а т у р ы

- [1] Физика электролитов / Ред. Дж. Хладик. М.: Мир, 1978. 556 с.
- [2] Г у р е в и ч Ю.Я. Твердые электролиты. М.: Наука, 1986. 176 с.
- [3] К о р ж у е в М.А. // ФХОМ. 1989. № 3. С. 121-126.
- [4] К о р ж у е в М.А. // ФТТ. 1989. Т. 31. № 10. С. 25-32.
- [5] Д а м а с к и н Б.Б., П е т р и й О.А. Электрохимия. М.: Высшая школа, 1987. 296 с.
- [6] А б р и к о с о в Н.Х., Б а н к и н а В.Ф., К о р ж у е в М.А., Д е м е н с к и й Г.К., Т е п л о в О.А. // ФТТ. 1983. Т. 25. № 10. С. 2911-2916.

Институт металлургии
им. А.А.Байкова АН СССР,
Москва

Поступило в Редакцию
24 октября 1990 г.

Письма в ЖТФ, том 17, вып. 1

12 января 1991 г.

10

© 1991

АВТОКОЛЕБАНИЯ ПУЧКА В УСКОРЯЮЩЕЙ СТРУКТУРЕ ЛИНЕЙНОГО УСКОРИТЕЛЯ НА ОБРАТНОЙ ВОЛНЕ

В.В. К о з л ю к

Автомодуляционные процессы, возникающие в лампах обратной волны [1] при превышении тока пучка над его пусковым значением, приводят к „паразитной“ модуляции выходного высокочастотного сигнала. При этом выходной ток пучка также промодулирован с той же частотой по плотности. Вполне естественно, что в ускоряющей структуре (УС) линейного ускорителя заряженных частиц на обратной волне при некоторых значениях тока пучка, напряжения инжекции и мощности высокочастотного (ВЧ) питания может возникнуть автоколебательный режим. Это обстоятельство необходимо учиты-