РОССИЙСКИЕ НАНОТЕХНОЛОГИИ, 2021, том 16, № 3, с. 409-417

НАНОМАТЕРИАЛЫ ФУНКЦИОНАЛЬНОГО И КОНСТРУКЦИОННОГО НАЗНАЧЕНИЯ

УДК 621.362

ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ И ТЕРМОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КЕРАМИК НА ОСНОВЕ ZnO, ЛЕГИРОВАННЫХ ЖЕЛЕЗОМ И КОБАЛЬТОМ

© 2021 г. А. К. Федотов^{1,*}, А. В. Пашкевич^{1,2}, В. В. Ховайло³,

А. А. Харченко¹, Е. Н. Подденежный⁴, Л. А. Близнюк⁵, В. В. Федотова⁵

¹ Институт ядерных проблем Белорусского государственного университета, Минск, Беларусь ² Белорусский государственный университет, Минск, Беларусь

³ Национальный исследовательский технологический университет "МИСиС", Москва, Россия

⁴ Гомельский государственный технический университет им. П.О. Сухого, Гомель, Беларусь

⁵ Научно-практический центр Национальной академии наук Беларуси по материаловедению, Минск, Беларусь

**E-mail: fedotov@bsu.by*

Поступила в редакцию 11.09.2020 г.

После доработки 19.09.2020 г. Принята к публикации 28.09.2020 г.

Исследована взаимосвязь между химическим составом, фазовой структурой, размерами зерен, электросопротивлением и коэффициентом Зеебека в композиционных керамиках $(\text{ZnO})_{z}[(\text{TM})_{x}\text{O}_{y}]_{1-z}$ (TM = Fe, Co; $0 \le x \le 3$, $1 \le y \le 4$, $0.5 \le z \le 50$ мас. %), изготовленных по одно- и двухступенчатой технологии. Приведены экспериментальные данные по электропроводности, эффекту Холла и термоэлектрическим параметрам легированных и нелегированных керамик. В вюрцитной фазе исследованных керамик обнаружены два уровня: мелкий с энергией ионизации $\Delta E_1 \approx 0.04-0.05$ эВ и глубокий уровень с $\Delta E_2 \approx 0.24-0.37$ эВ. Установлена взаимосвязь между фазовым составом, электропроводностью и термоэдс в изученных керамиках. Показана перспективность легирования оксида цинка железом для увеличения эффекта Зеебека.

DOI: 10.1134/S1992722321030043

введение

Большое внимание в последнее время уделяется поиску эффективных и дешевых термоэлектрических материалов (ТЭМ), изготавливаемых наиболее дешевым способом и применяемых для изготовления термоэлементов Пельтье и Зеебека [1, 2]. К таким ТЭМ относятся керамические композиции на основе ZnO, легированные переходными элементами, которые пригодны и для других технических применений (варисторов [1, 2], магниточувствительных приборов [3, 4] и т.п.). Керамические ТЭМ на основе ZnO, легированного Fe и Co, представляют особый интерес [2-6]. так как их структурные. электрические. магнитные и оптические свойства зависят не только от концентрации примесей, но и от того, равномерно ли они распределены, включены в кристаллическую решетку вюрцитной матрицы или образуют субмикронные/наноразмерные зерна и магнитные кластеры. Гибридные нанокомпозитные материалы, содержащие магнитные частицы с высокой спиновой поляризацией (например, $(TM)_x O_v / ZnO_z$ (TM = Fe, Co), $ZnFe_2 O_4 / ZnO$ и др.), могут быть использованы в устройствах спинтроники [7, 8], микроволнового поглощения

[9], фотокатализаторах [10], иммунотерапии рака [11], для детоксикации воды [12], для газочувствительных сенсоров [13], а также других приложений. Исследования влияния легирования на моно- и поликристаллические пленки, наноструктурированные порошки и нанопроволоки широко известны [14-16]. Железо и кобальт часто включаются в ZnO в процессе синтеза, являясь наиболее распространенными примесями группы *d*-переходных металлов (**TM**) [2, 3, 14, 15]. Моделирование и экспериментальные исследования показывают [15, 17], что в вюрцитоподобных образцах со структурой вюрцита на основе ZnO ионы TM создают как относительно мелкие, так и более глубокие донорные центры с энергией ионизации 0.1–0.4 эВ [15, 17, 18]. Тем не менее исследования композиций на основе ZnO, спеченных по керамическим технологиям, далеки от завершения (возможно, за исключением варисторной керамики [1, 2]). В частности, до сих пор до конца не ясно, как и почему введение магнитных примесей в ZnO и изменение режимов синтеза/отжига керамик на его основе влияет на структуру и свойства образующихся фаз, в том числе на

Образец	Состав образца	р, Ом м	$R_{\rm H}, {\rm M}^3/{\rm K}$ л	<i>S</i> , мкВ/К	$P = S^2/\rho$, BT/K ² м
1	ZnO-A	3.67×10^{1}	6.71×10^{-3}	385 ± 10	4.04×10^{-9}
2	ZnO-B	2.98×10^{-1}	6.92×10^{-3}	229 ± 15	1.76×10^{-7}
3	$(ZnO)_{98}(FeO)_2-1$	7.69×10^{-3}		595 ± 25	4.60×10^{-5}
4	$(ZnO)_{95}(FeO)_{5}-1$	5.70×10^{-3}		609 ± 26	6.51×10^{-5}
5	$(ZnO)_{90}(FeO)_{10}-1$	1.34×10^{0}	1.09×10^{-3}	735 ± 15	4.77×10^{-7}
6	$(ZnO)_{98}(Fe_2O_3)_2-1$	1.70×10^{-2}		409 ± 37	9.87×10^{-6}
7	$(ZnO)_{95}(Fe_2O_3)_5-1$	1.13×10^{2}		400 ± 4	1.41×10^{-9}
8	$(ZnO)_{90}(Fe_2O_3)_{10}-1$	9.71×10^{0}	1.04×10^{-3}	765 ± 5	6.03×10^{-8}
9	$(ZnO)_{98}(FeO + Fe_2O_3)_2 - 1$			582 ± 149	
10	$(ZnO)_{95}(Fe_{3}O_{4})_{5}-1$			592 ± 50	
11	$(ZnO)_{90}(Fe_3O_4)_{10}-1$	2.86×10^{5}		955 ± 55	3.19×10^{-7}
12	$(ZnO)_{90}(FeO)_{10}-2$	7.89×10^{2}	3.89×10^{-1}	603 ± 43	4.61×10^{-10}
13	$(ZnO)_{90}(Fe_2O_3)_{10}-2$	3.18×10^{3}	$7.58 imes 10^{-1}$	299 ± 28	2.83×10^{-11}
14	$(ZnO)_{90}(Fe_3O_4)_{10}-2$	6.12×10^{2}			
15	$(ZnO)_{90}(FeO+Fe_2O_3)_{10}-2$	4.37×10^{1}	6.71×10^{-3}	835±26	1.6×10^{-8}
16	$ZnO)_{98}(CoO)_{2}-1$	1.70×10^{-2}		409 ± 37	9.87×10^{-6}
17	ZnO) ₉₅ (CoO) ₅ -1	1.13×10^{2}		400 ± 4	1.41×10^{-9}
18	(ZnO) ₉₀ (CoO) ₁₀ -1	4.67×10^{0}	1.51×10^{-4}	386 ± 8	3.19×10^{-8}
19	(ZnO) ₉₀ (CoO) ₁₀ -2	5.1×10^{0}	$2.0 imes 10^{-4}$	580 ± 20	
20	$[(CoO)_{50}(ZnO_{50})]_{100}-1$	2.11×10^{1}	9.67×10^{-3}	363 ± 27	6.24×10^{-9}
21	$(ZnO)_{99.5}[(CoO)_{50} \cdot (ZnO_{50})]_{0.5}-1$	4.17×10^{-3}		350 ± 15	2.94×10^{-5}
				1	

Таблица 1. Электрические параметры керамических образцов (ZnO)₇[(TM)_xO_y]_{1 - 7} при 300 К

Примечание. ТМ – transition metals (Fe или Co). А, В – при изготовлении образцов использовались исходные порошки оксида цинка разного фракционного (по размерам зерен) состава. Цифры 1 и 2 в маркировке образцов означают вид использованной технологии: 1 – одноэтапная, 2 – двухэтапная.

транспорт носителей заряда, эффект Зеебека и другие свойства.

В этой связи в работе основное внимание уделяется изучению влияния режимов синтеза и отжига, а также типа легирующих агентов (Fe_xO_y или CoO), добавляемых в шихту, на фазовую структуру, размер зерен и характер распределения кобальта и железа, на электрическое сопротивление, эффект Холла и коэффициент Зеебека в бинарных керамических композицях ($ZnO)_z[(TM)_xO_y]_{1-z}$.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Для приготовления образцов ZnO и $(ZnO)_{z}[(TM)_{x}O_{y}]_{1-z}$ применяли стандартную керамическую технологию спекания на воздухе [1, 2]. В качестве исходных компонентов использовали высокочистые порошки ZnO, FeO, FeO, α -Fe₂O₃, Fe₃O₄ и CoO. Массовое содержание *z* оксида TM в исходных порошковых смесях изменя-

лось от 0.5 до 50 мас. %. Исходные гомогенные порошковые смеси готовили в аттриторе из нержавеющей стали с твердосплавными шарами в присутствии спирта в качестве увлажнителя. Для удаления влаги исходные порошки сушили при температуре 500-900°С. После перемешивания высушенных порошков к ним добавляли 3 мас. % специального органического клея. Порошковые смеси подвергали одноосному прессованию при 200 МПа для формирования образцов керамик в виде таблеток диаметром 10-18 мм и толщиной 2-5 мм. Спрессованные таблетки подвергали термообработке на воздухе по одностадийной (образцы 1-12 в табл. 1) или двухстадийной (образцы 1-5, 13, 14) технологии. Отжиг первой ступени проходил при температуре 900°С в течение 2 ч. В случае двухсталийной технологии после предварительного спекания таблеток на первом этапе их перетирали в порошок субмикронных размеров, смешивали с клеем, снова прессовали при 200 МПа. Отжиг на втором этапе проходил при 1200°С в течение 2-3 ч.



Рис. 1. СЭМ- (а, г) и EDX-изображения (б, в, д, е) в композитных керамиках $(ZnO)_{90}(CoO)_{10}$ (образец 12, а–в) и $(ZnO)_{90}(FeO)_{10}$ (образец 3, г–е): распределения Co (б), Fe (д) и Zn (в, е).

Структурную характеризацию керамических образцов проводили при комнатной температуре методом рентгенодифракционного анализа (РДА), спектроскопии комбинационного рассеяния (КР), сканирующей электронной микроскопии (СЭМ), мессбауэровской спектроскопии (МС) и магнитометрии.

Для РДА использовали CuK_α-излучение на приборах ДРОН-4 (Россия), сканирование $2\theta =$ $= 20^{\circ} - 60^{\circ}$ с шагом около 0.03° при времени экспозиции порядка 5 с в каждой точке. Моделирование рентгенограмм проводили на основе метода Ритвельда с использованием программы Full-Prof [19]. Сканирующий электронный микроскоп Tescan Vega 3LMU (Чехия) использовали в режиме вторичных электронов для оценки формы и размеров зерен, а также для измерения концентраций химических элементов на приставке для энергодисперсионного рентгеновского анализа (EDX). Для определения магнитного статуса и локального атомного порядка, а также зарядового состояния ионов Fe и содержания оксидов железа в исследуемых образцах использовали мессбауэровский спектрометр MS4 (SEE Co) (США) для порошковых образцов в геометрии пропускания с источником 57Co/Rh (20 Ci). Мессбауэровские спектры измеряли в интервале температур 20-300 К и аппроксимировали методом Ранкура с использованием кода MOSMOD [20]. Кривые намагничивания, коэрцитивную силу и другие магнитные параметры исследовали на магнитометре Quantum Design VSM-PPMS (США) в диапазоне температур T = 5 - 300 К и приложенного магнитного поля B = 0 - 9 Тл.

Удельное сопротивление $\rho(T,B)$ и постоянную Холла $R_{\rm H}(T, B)$ измеряли в интервале температур 6–300 К и в магнитных полях до 8 Тл на прямоугольных образцах, вырезанных из синтезированных таблеток. В измерениях использовали систему с рефрижератором замкнутого цикла (Сгуоgenic Ltd., Лондон), которая позволяла измерять удельное сопротивление и постоянную Холла с точностью не хуже 5%. Термоэдс при комнатной температуре (300 K) измерено с точностью до 5– 7%.

РЕЗУЛЬТАТЫ СТРУКТУРНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Основные структурные особенности образцов $(ZnO)_{z}[(TM)_{x}O_{y}]_{1-z}$, исследованные методами СЭМ и EDX, представлены на рис. 1. Также они были изучены paнee [21]. Примеры СЭМ- и EDXизображений на рис. 1а для одностадийных таб- $(ZnO)_{90}(FeO)_{10}-1$ леток (образец 3) И (ZnO)₉₀(CoO)₁₀-1 (образец 18) показывают, что размер гранул вюрцитной фазы у них близок к 1-2 мкм. Кроме того, в керамике (ZnO)₉₀(FeO)₁₀-1 наблюдаются более крупные гранулы размером до 20-40 мкм (рис. 2г). Как показали исследования EDX, эти гранулы обогащены железом (рис. 2д). В то же время в керамике $(ZnO)_{90}(CoO)_{10}$ -1 распрелеление кобальта и шинка на рис. 26. 2в олноролно, что вместе с РДА указывает на полную растворимость Со в ZnO.

В целом результаты СЭМ и EDX (а также результаты [21]) показывают, что после дополнительного отжига образцов на второй стадии размеры зерен вюрцитной фазы уменьшаются до 500-800 нм (образцы 12-15).

Как следует из РДА-измерений [21, 22], параметры решетки *а* и *с* в фазе вюрцита $Zn_{1-\delta}(TM)_{\delta}O_{z}$ при легировании становятся меньше. РДА показывает отсутствие вторичных фаз у композиций $(ZnO)_{z}(CoO)_{1-z}$, тогда как в керамиках $(ZnO)_{z}(Fe_{x}O_{y})_{1-z}$ вторичные фазы наблюдаются (они соответствуют крупным частицам, обога-



Рис. 2. Примеры типичных РДА-спектров ZnO (а) и керамик $(ZnO)_{90}(FeO)_{10}$ (б) и $(ZnO)_{90}(CoO)_{10}$ (в). На рис. 2а показаны индексы Миллера для вюрцитной решетки. Стрелки на рис. 26 указывают рефлексы, соответствующие фазе ZnFe₂O₄.

щенным железом, рис. 2г). Данные СКР и результаты [41, 42] также подтвердили результаты РДА.

Для дополнительного фазового анализа образцов были измерены их кривые намагничивания, а также МС для железосодержащих образцов как в исходных порошковых смесях, так и после процедур синтеза керамик. Детальное изложение этих результатов будет опубликовано в следующих работах. Здесь отметим, что МС подтверждает данные РДА, EDX и СКР о наличии в исследуемых керамиках $(ZnO)_z(Fe_xO_y)_{1-z}$ обогащенных железом вторичных фаз. Как следует из МС, для этих керамик при комнатной температуре синглет порошковой смеси после спекания и отжига трансформируется в дублет (с изомерным сдвигом IS == 0.35 мм/с) и квадрупольным расщеплением $\Delta =$ = 0.34 мм/с), соответствующий парамагнитному ферриту ZnFe₂O₄ [1, 13, 23]. Как для одно-, так и двухстадийной технологии у МС наблюдается один дублет, соответствующий ионам железа в зарядовом состоянии Fe³⁺. Сверхтонкие параметры полученных фаз не зависят от количества стадий в методике синтеза. Отметим, что в композите $(ZnO)_{90}(Fe_3O_4)_{10}$ -2 наблюдается магнитно-расщепленный секстет с IS = 0.37 мм/с с характеристическим магнитным полем $B_{eff} = 51.7$ Тл. Его вклад в мессбауэровский спектр составлял ~23%, что согласуется с результатами [24].

Для подтверждения отмеченного выше магнитного состояния наблюдаемых фаз в керамике $(ZnO)_z(Fe_xO_y)_{1-z}$ были дополнительно изучены кривые намагничивания M(B) в интервале температур 5–300 К для двухстадийных образцов $(ZnO)_{90}(\alpha-Fe_2O_3)_{10}-2$ (образец 13) и $(ZnO)_{90}(Fe_3O_4)_{10}-2$ (образец 14), что будет опубликовано позднее. Здесь укажем лишь, что кривые M(B) продемонстрировали парамагнитный вид в интервале 150–300 К, который остается преимущественно парамагнитным и при температурах 10–50 К, где M(B) имеет гистерезис с коэрцитивной силой $H_C \sim 350-450$ Э. Такое поведение обусловлено парамагнитным характером феррита ZnFe₂O₄ в керамике, что также подтверждается данными РДА и МС и результатами [7, 25].

РЕЗУЛЬТАТЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИХ ИЗМЕРЕНИЙ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Рассмотрим результаты измерения удельного сопротивления, эффекта Холла и эффекта Зеебека у керамических образцов $(ZnO)_{z}[(TM)_{x}O_{y}]_{1-z}$ в зависимости от технологии приготовления, типа добавляемых оксидов и температуры. Как видно из рис. 3, исследуемые образцы (номера кривых соответствуют номерам образцов в табл. 1) по характеру зависимостей нормированного удельного сопротивления в масштабе Аррениуса условно можно разделить на две группы. Для группы образцов 8, 11–15, 18, 19 кривые $lg[\rho(T)/\rho(273 \text{ K})]$ – (1/Т) в интервале температур 150-300 К дают прямолинейные участки с энергиями активации проводимости $\Delta E_{\sigma} \approx 0.35 \pm 0.02$ эВ. Близкие значения дают энергии ионизации глубоких центров (0.24-0.37 эВ), оцененные из температурных зависимостей постоянной Холла (рис. 36, табл. 2). В то же время аррениусовы кривые для группы образцов 1, 2, 5, 18, 20 характеризуются "скользящими" (переменными) энергиями активации проводимости ниже 250 К, уменьшающимися при охлаждении. В [26-30] такое поведение зависимостей $\rho(T)$ полупроводников в области низких температур обычно связывают с прыжковой проводимостью по локализованным состояниям и (или) с формированием так называемого крупномасштабного потенциального рельефа (КМПР) в гетерогенных и (или) сильно неупорядоченных полупроводниках. Наличие КМПР подтверждается неизмеримостью эффекта Холла при температурах ниже 100 К и степенной зависимостью подвижности электронов $\mu_{\rm H}(T)$ = $= (R_{\rm H}/\rho) \sim T^k$, где показатель степени k выше 200 К близок к теоретическому значению для рассеяния электронов на ионизованных примесях $(-2.1 \le k \le -2.7)$ [31], а ниже 150 К показатель $k \ge 3.0$.

Анализ температурных зависимостей n(T) показал, что для нелегированных образцов оксида цинка 1 и 2, а также некоторых легированных керамик (образцы 12, 15, 18, 20) кривые $\lg n(1/T)$ линеаризуются не только при температурах выше 150 К (с наклонами, как указано выше, 0.24– 0.37 эВ), но и ниже 100 К, но с другим наклоном. Это свидетельствует о формировании в вюрцитной матрице керамик двух типов центров – мел-





Рис. 3. Температурные зависимости нормированного удельного сопротивления $\rho(T)/\rho$ (273 K) (а) и концентрации электронов n (б) в шкале Аррениуса для нелегированных (1, 2) и легированных (5, 8, 11–14, 18, 19) керамик. Цифры возле кривых соответствуют образцам в табл. 1.

кого с энергией ионизации $\sim \Delta E_1 \approx 0.04 - 0.05$ эВ и глубоких с $\Delta E_2 \approx 0.24 - 0.37$ эВ (табл. 2). Полученные значения ΔE_1 близки к описываемым в литературе значениям для мелких доноров в решетке вюрцита. Эти мелкие центры обычно связывают с такими собственными дефектами, как кислородные вакансии и (или) межузельные атомы цинка [28 - 30].

12 11

10²

15

При высоких температурах оценочные значения ΔE_2 и ΔE_{σ} для легированных образцов указывают на образование глубоких доноров (табл. 2). Однако эти значения в легированных железом керамиках для температурного диапазона 150-300 К значительно превышают таковые, приводимые в литературе. Например, в [18, 30, 32–34] это наблюдалось для пленок поликристаллического ZnO с энергиями активации проводимости около 0.15 эВ даже в нелегированном оксиде цинка, что объяснялось либо образованием примесной полосы при легировании, которая перекрывается дном С-зоны, и (или) образованием "хвостов" локализованных состояний в С-зоне из-за разупорядочения решетки [35, 36]. В [33, 34] также не исключалось формирование собственных донороподобных дефектов. В рассматриваемом случае при изготовлении керамик на воздухе увеличение количества атомов кислорода может приводить к увеличению концентрации вакансий цинка, которые, согласно [34], будут играть роль глубоких доноров. Более того, образование вакансий цинка может быть усилено уходом значительной части атомов цинка на образование феррита ZnFe₂O₄, что наблюдалось в образцах, легированных Fe. С другой стороны, замещение части атомов цинка атомами железа в решетке вюрцита, а также увеличение концентрации атомов кислорода во время предварительного спекания и последующего отжига на воздухе могут приводить к образованию Fe–O-комплексов. В таком случае наблюдаемый глубокий уровень в легированной керамике ZnO(Fe) можно связать с образованием этих комплексов.

Анализ кривых $\rho(T)$ для нелегированных и легированных образцов оксида цинка (1, 2, 18, 20) показал, что ниже 20 К, где мелкие центры уже не проявляются и энергия активации проводимости становится переменной, температурные зависимости электросопротивления описываются соотношением Мотта [35, 36] для прыжковой проводимости с переменной длиной прыжка (режим **VRH** – Variable Range Hopping):

$$\rho(T) = \rho_{01} \exp[-(T_{01}/T)^{\alpha}], \qquad (1)$$



Рис. 4. Температурные зависимости электросопротивления нелегированного оксида цинка (образцы 1 и 2) и легированных керамик $(ZnO)_{z}[(TM)_{x}O_{y}]_{1-z}$ (образцы 5, 18, 20) в координатах Мотта $\lg(\rho) \sim Te^{-0.25}$.

Таблица 2. Значения энергий ионизации ΔE_1 и ΔE_2 , оцененные из n(T), энергии активации проводимости ΔE_{σ} , оцененные из $\rho(T)$, и показатель степени k в соотношении $\mu_H(T) \sim T^k$, рассчитанный из температурных зависимостей постоянной Холла для нелегированной ZnO (образцы 1, 2) и легированной (образцы 12, 13, 15, 18–20) керамики

Образец	Состав образца	n, M^{-3} (T = 300 K)	$\Delta E_1, \Im \mathbf{B}$ $(T \le 150 \text{ K})$	$\Delta E_2, \Im B$ $(T > 200 \text{ K})$	ΔE_{σ} , эΒ	$\mu_{\rm H}, {\rm m}^2/{\rm B} {\rm c}$ (T = 300 K)	k
1	ZnO-A	9.3×10^{20}	0.09		0.05	1.83×10^{-4}	-2.10
2	ZnO-B	1.9×10^{21}	0.04		0.05	7.38×10^{-5}	0.71
3	(ZnO) ₉₀ (FeO) ₁₀ -1	$5.73 imes 10^{21}$		0.09	0.26	8.09×10^{-4}	-3.2
4	$(ZnO)_{90}(Fe_2O_3)_{10}-1$	$5.97 imes 10^{21}$		0.15	0.34	2.04×10^{-3}	-4.3
2	(ZnO) ₉₀ (FeO) ₁₀ -2	1.6×10^{19}	0.04	0.306	0.36	4.93×10^{-4}	-2.9
13	$(ZnO)_{90}(Fe_2O_3)_{10}-2$	8.2×10^{18}		0.241	0.37	2.38×10^{-4}	-2.5
15	$(ZnO)_{90}(FeO+Fe_2O_3)_{10}-2$	1.9×10^{21}	0.014	0.164	0.24	7.38×10^{-5}	-2.7
18	(ZnO) ₉₀ (CoO) ₁₀ -1	4.12×10^{22}	0.05	0.061	0.02	3.24×10^{-5}	0.3
21	$[(CoO)_{50}(ZnO_{50})]_{100}$ -1	$6.45 imes 10^{20}$	0.06	0.070	0.009	$4.58 imes 10^{-4}$	-1.6

с показателем степени α , близким к 0.25. Здесь ρ_{01} и T_{01} – характерные параметры соответствующего процесса VRH, зависящие от плотности локализованных состояний и радиусов локализации электронов на дефектах.

Сравнение зависимостей $\rho(T)$ для образцов 1, 2, 18, 20 указывает на их согласие с данными [18, 29, 34, 37]. Например, в [29] показано, что сочетание моттовской прыжковой и обычной зонной проводимости наблюдается в монокристаллах ZnO, легированных собственными дефектами (такими как межузельные атомы цинка и (или) кислородные вакансии), имеющими мелкие и глубокие донорные уровни с энергиями ионизации ~0.03 и 0.06 эВ соответственно.

Отметим, что в интервале температур от 50 до 200 К у некоторых образцов с умеренно высоким сопротивлением (кривые 2, 5, 18 на рис. 2) наблюдается переход к другому типу зависимости $\rho(T)$, описываемому выражением

$$\rho(T) = \rho_{03} \exp[-(\Delta E(T)/k_{\rm B}T)]. \qquad (2)$$

Здесь энергия активации ΔE не совпадает с энергией ионизации примеси, так как становится зависимой от температуры. Согласно [54–56] $\Delta E \approx E_p - E_F$, где E_F и E_p – энергия Ферми и уровень перколяции соответственно, зависящие от температуры. Такой ход $\rho(T)$ подтверждает формирование ранее упомянутого КМПР, приводящего к появлению перколяционной проводимости [34, 35], когда уровень перколяции E_p в соотношении (2) приближается к уровню Ферми E_F . Отметим, что формирование КМПР подтверждается описанным выше поведением температурных зависимостей подвижности электронов (резкое увеличение показателя k в соотношении $\mu_H(T) \sim T^k$ при понижении температуры) и неизмеримостью

эффекта Холла ниже 200 К. Поэтому образование КМПР в исследованных керамиках можно объяснить ростом неоднородности керамических образцов из-за сильного разупорядочения как вследствие неоднородного распределения примесей при легировании (это видно на EDX-картинках на рис. 1), так и из-за выделения вторичных фаз в образцах, легированных Fe [26–28].

Как следует из рис. 2, рост температуры выше 150-200 К приводит к переходу зависимости $\rho(T)$ у некоторых легированных керамических образцов и нелегированного образца 1 к обычной зонной проводимости, описываемой соотношением [27, 31]:

$$\rho(T) = \rho_{04} \exp[-(\Delta E_{\sigma}/k_{\rm B}T)]$$
(3)

с энергией активации ΔE_{σ} , близкой к 0.35–0.37 эВ (табл. 2).

Совместный анализ измеренных при T = 300 К значений коэффициента Зеебека *S* и сопротивления ρ с оценками концентраций электронов *n* из постоянной Холла $R_{\rm H}$ позволяет установить определенные корреляции между ними для исследованных керамик. Эти данные вместе с рассчитанными значениями фактора мощности $P = S^2/\rho$ представлены в табл. 1, 2 и на рис. 5, 6.

Как видно из табл. 1, существует вполне понятная корреляция между легированием оксида цинка и изменением его удельного электросопротивления: для подавляющего числа исследованных керамических образцов легирование железом и кобальтом приводит к увеличению $\rho(300 \text{ K})$ по сравнению с нелегированным оксидом цинка. В то же время изменения электрических свойств (S, ρ) и *n* при легировании имеют более сложный характер, поскольку некоторые корреляции определяются типом легирующих примесей. Как



Рис. 5. Зависимости удельного сопротивления ρ (а) и коэффициента Зеебека *S* (б) от концентрации электронов *n*, а также *S*(ρ) (в) для исследованных керамик на основе ZnO.



Рис. 6. Распределение удельного сопротивления (светло-серые столбики), коэффициента Зеебека (темно-серые) и ко-эффициента мощности (черные) по исследованным керамическим образцам.

следует из рис. 5а, удельное сопротивление $\rho(300 \text{ K})$ имеет тенденцию монотонно падать с увеличением концентрации электронов в результате легирования независимо от типа легирующей примеси. При этом ход изменения коэффициента термоэдс *S*(300 K) при увеличении *n* имеет вид зависимости с максимумом около 1000 мкВ при $n \approx 10^{21} \text{ м}^{-3}$ (рис. 5б), что соответствует тенденциям [39].

Отметим еще одну важную особенность, следующую из рис. 5 и табл. 1, 2: поведение значений S(300 K) и $\rho(300 \text{ K})$ для легированных керамик существенно зависит от типа легирующей примеси. Как следует из табл. 1, на зависимостях $S(\rho)$ наблюдаются две принципиально разные тенденции для исследуемых керамик $(\text{ZnO})_{z}[(\text{Fe}_{x}\text{O}_{y}]_{1-z}$ и $(\text{ZnO})_{z}[\text{CoO}]_{1-z}$. Значения $S(\rho)$, относящиеся к нелегированной керамике ZnO и $(ZnO)_{z}[CoO]_{1-z}$, показывают, что $\rho(300 \text{ K})$ практически не влияет на значение S(300 K). В то же время поведение зависимости $S(\rho)$ на рис. 5в для керамики $(ZnO)_{z}[(Fe_{x}O_{y}]_{1-z})$ выглядит как зависимость S(n)на рис. 5б. Описанный характер зависимости S(n)и $\rho(n)$ в исследуемых керамиках $(ZnO)_{z}[(TM)_{x}O_{y}]_{1-z}$ в целом хорошо укладывается в известные модели для описания термоэлектрических свойств в полупроводниках [5, 6, 38, 39].

Проведенные измерения показали, что коэффициент Зеебека S(300 K) в среднем увеличивается при легировании железом, а легирование ZnO кобальтом (в диапазоне концентраций CoO от 2 до 50 мас. %) практически не приводит к изменению значений S(300 K). Это указывает на то, что наблюдаемое увеличение концентрации электронов *п* при легировании кобальтом немедленно компенсируется падением подвижности электронов μ в (ZnO)_z[CoO]_{1-z} из-за увеличения их рассеяния. Такое различие в поведении $S(\rho)$, *n* и µ при разном легировании керамик естественно связать с их различным фазовым состоянием: образцы (ZnO)_z[CoO]_{1-z} представляют собой однофазные твердые растворы с решеткой вюрцита, а образцы $(ZnO)_{z}[(Fe_{x}O_{y}]_{1-z}$ являются двухфазными, так как они содержат частицы феррита цинка и (или) остаточных оксидов железа, встроенных в матрицу вюрцита. Следовательно, увеличение коэффициента Зеебека (примерно с 230 -400 мкВ/К для нелегированного ZnO до более чем 1000 мкВ/К при оптимальной концентрации электронов после легирования железом) происходит именно из-за наличия вторичных фаз. Дополнительно это подтверждается тем, что более неоднородные образцы $(ZnO)_{z}[(Fe_{x}O_{y}]_{1-z}, полу$ ченные одностадийным синтезом (по данным РДА они содержали большую концентрацию вторичных фаз), в среднем имеют более высокие значения коэффициента Зеебека, чем керамики, полученные по двухступенчатой технологии (табл. 2).

Расчеты фактора мощности $P = (S^2/\rho)$ для исследуемых образцов, представленные в табл. 1 и на рис. 6, свидетельствуют о том, что его наибольшие значения (~10⁻⁵ Вт/К м) достигаются для керамик с наименьшими значениями удельного сопротивления. К ним относятся наиболее неоднородные керамики (ZnO)_z(CoO)_{1-z}-1 (образцы 16 и 21), а также (ZnO)_z(Fe_xO_y)_{1-z}-1 (образцы 3 и 4), полученные по одностадийной технологии и содержащие наибольшее количество частиц феррита цинка.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Показано влияние структуры, типа легирующих примесей и температуры на удельное сопротивление, эффект Холла, коэффициент Зеебека керамических композиций (ZnO), [(TM), O,]1 _ где ТМ — переходные металлы Fe и Co; $0 \le x \le 3$, $1 \le y \le 4, 0.5 \le z \le 50$ мас. %. Образцы готовили по одно- и двухстадийной технологии с использованием FeO, Fe_2O_3 , Fe_3O_4 или CoO в качестве легирующих агентов. В образцах $(ZnO)_z(Fe_xO_y)_{1-z}$ обнаружены три фазы: вюрцит Zn_{1 – δ}Fe_δO, феррит ZnFe₂O₄ со структурой шпинели, а также остаточ-ОЦК-оксиды железа. ные В образцах $(ZnO)_{z}(CoO)_{1-z}$ наблюдались только твердые растворы со структурой вюрцита. Методом СЭМ обнаружено, что размеры зерен фазы вюрцита уменьшаются при использовании одностадийного синтеза до 500-900 нм при двухступенчатой технологии.

Приведенные экспериментальные данные по электропроводности, эффекту Холла и термоэлектрическим параметрам изученных керамик позволили обнаружить в вюрцитной фазе два уровня: мелкий с энергией ионизации $\Delta E_1 \approx$ $\approx 0.04-0.05$ эВ и глубокий уровень с $\Delta E_2 \approx 0.24-$ 0.37 эВ. Установлено, что наличие вторичных фаз в образцах керамик, содержащих железо, увеличивает коэффициент Зеебека почти в 3 раза по сравнению с вюрцитной фазой в нелегированном оксиде цинка и керамиках, содержащих кобальт.

Работа выполнена при поддержке Государственной программы научных исследований Республики Беларусь "ФизМатТех. Новые материалы и технологии" (задание 1.15.1).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Levinson L.M., Hirano Shin-ichi // Am. Ceram. Soc. 1994. V. 41. P. 176.
- Sawalha A., Abu-Abdeen M., Sedky A. // Phys. Rev. B. 2009. V. 404. P. 1316. https://doi.org/10.1016/j.physb.2008.12.017
- 3. *Winarski D*. Synthesis and characterization of transparent conductive zinc oxide thin films by sol-gel spin coating method. Graduate College of Bowling Green State University: Thesis of master science, 2015.
- Pearton S.J., Norton D.P., Heo Y.W. et al. // J. Electron. Mater. 2006. V. 35. P. 862. https://doi.org/10.1007/BF02692541
- 5. Goldsmid H.J. Introduction to Thermoelectricity. Springer, 2010. https://doi.org/10.1007/978-3-642-00716-3
- 6. *Rowe D.M.* Handbook of Thermoelectrics, CRC Press, 1995.
- Zou P., Hong X., Chu X. et al. // J. Nanosci. Nanotechnol. 2010. V. 10. P. 1992. https://doi.org/10.1166/jnn.2010.2098
- Hasanpour A., Niyaifar M., Asan M., Amighian J. // J. Magn. Magn. Mater. 2013. V. 334. P. 41. https://doi.org/10.1016/j.jmmm.2013.01.016
- 9. Li P., Guo B.L., Bai H.L. // J. Appl. Phys. 2011. V. 109. P. 013908. https://doi.org/10.1063/1.3528202
- Wang Z., Wu L., Zhou J. et al. // RSC Adv. 2013. V. 3. P. 3309. https://doi.org/10.1039/c2ra23404a
- 11. *Cho N.-H., Cheong T.-C., Min J.H. et al.* // Nature. Nanotechnol. 2011. V. 6. P. 675. https://doi.org/10.1038/nnano.2011.149
- Singh S., Barick K.C., Bahadur D. // J. Mater. Chem. A. 2013. V. 1. P. 3325. https://doi.org/10.1039/c2ta01045c
- 13. Karpova S., Moshnikov V.A., Mjakin S.V., Kolovangin E.S. // Semiconductors. 2013. V. 47. P. 369. https://doi.org/10.1134/S1063782613030123
- Janotti A., Van de Walle C.G. // Rep. Prog. Phys. 2009.
 V. 72. P. 26501. https://doi.org/10.1088/0034-4885/72/12/126501

РОССИЙСКИЕ НАНОТЕХНОЛОГИИ том 16 № 3 2021

- Janotti A., Van de Walle C.G. // Phys. Rev. B. 2007.
 V. 76. P. 165202. https://doi.org/10.1103/PhysRevB.76.165202
- Wu X.L., Siu G.G., Fu C.L., Ong H.C. // Appl. Phys. Lett. 2001. V. 78. P. 2285. https://doi.org/10.1063/1.1361288
- Schmidt-Mende L., MacManus-Driscoll J.L. // Mater. Today. 2007. V. 10. P. 40. https://doi.org/10.1016/S1369-7021(07)70078-0
- Chiu S.-P., Lin Y.-H., Lin J.-J. // Nanotechnology. 2009. V. 20. P. 1. https://doi.org/10.1088/0957-4484/20/1/015203
- 19. *Rodriguez-Carvajal J.* // Physica B. 1993. V. 192. P. 55. https://doi.org/10.1016/0921-4526(93)90108-I
- 20. *Rancourt D.G.* // Nucl. Instrum. Methods. B. 1989. V. 44. P. 199.
- https://doi.org/10.1016/0168-583X(89)90428-X
- Fedotov A.S., Pashkevich A.V., Bliznyuk L.A. et al. // Przegląd Elektrotechniczny. 2018. V. 94. P. 197. https://doi.org/10.15199/48.2018.03.39
- Pashkevich A.V., Fedotov A.K., Kasyuk Yu.V. et al. // Mater. Electron. Eng. 2018. V. 21. № 3. P. 133. https://doi.org/10.17073/1609-3577-2018-3-133-145
- Stewart S.J., Figueroa S.J.A., Sturla M.B. et al. // Physica B. 2007. V. 389. P. 155. https://doi.org/10.1016/j.physb.2006.07.045
- 24. Roychowdhury A., Mishra A.K., Pati S.P., Das D. // AIP Conf. Proc. 2012. V. 1447. P. 283. https://doi.org/10.1063/1.4709990
- 25. *Bodker F., Morup S.* // Europhys. Lett. 2000. V. 52. P. 217.
 - https://doi.org/10.1209/epl/i2000-00426-2
- 26. Shik Ya. // Soviet Physics ZhETP. 1974. V. 20. P. 14.

- Kurtz S.R., Allerman A.A., Klein J.F. et al. // Mater. Res. Soc. Symp. Proc. 2002. V. 692. P. 21. https://doi.org/10.1557/PROC-692-H1.7.1
- 28. Kasiyand V.A., Nedeogloa D., Simashkevi V. // Phys. Status Solidi. B. 1986. V. 136. P. 341.
- Look D.C. // Mater. Sci. Eng. B. 2001. V. 80. P. 383. https://doi.org/10.1016/S0921-5107(00)00604-8
- Jiang Y., Giles N.C., Halliburton L.E. // J. Appl. Phys. 2007. V. 101. P. 093706. https://doi.org/10.1063/1.2723872
- 31. *Seeger K.* Semiconductor Physics. An Introduction, ninth edition. Berlin: Springer-Verlag, 2004. https://doi.org/10.1007/978-3-662-09855-4
- 32. Shklovski V.I., Efros A.L. Electronic properties of Doped Semiconductors. Springer-Verlag, 1984.
- 33. Kohan A.F., Ceder G., Morgan D. // Phys. Rev. B. 2000. V. 61. P. 15019. https://doi.org/10.1103/PhysRevB.61.15019
- 34. Lien C.-C., Wu C.-Y., Li Z.-Q., Lin J.-J. // J. Appl. Phys. 2011. V. 110. P. 063706. https://doi.org/10.1063/1.3638120
- Quemener V, Vines L., Monakhov E.V., Svensson B.G. // Appl. Phys. Lett. 2013. V. 102. P. 232102. https://doi.org/10.1063/1.4809941
- Mott N.F., Davis E.A. Electronic Processes in Non-Crystalline Materials, second ed. Oxford: Clarendon, 1979.
- Von Wenckstern H., Schmidt H., Grundmann M. et al. // J. Appl. Phys. 2007. V. 91. P. 022913. https://doi.org/10.1063/1.2757097
- 38. Kagan V.D. // Phys. Solid Stste. 2005. V. 47. P. 446.
- 39. Dmitriev A.V., Zvyagin I.P. // Physics-Uspekhi. 2010. V. 53. P. 789.