# ИССЛЕДОВАНИЕ *ab initio* МАГНИТНЫХ, МАГНИТОЭЛЕКТРИЧЕСКИХ И ОПТИЧЕСКИХ СВОЙСТВ ДВОЙНЫХ ПЕРОВСКИТОВ, СОДЕРЖАЩИХ ИОНЫ ПЕРЕХОДНЫХ МЕТАЛЛОВ LaPbTSbO<sub>6</sub> (T = Fe, Co, Ni)

## В. С. Жандун<sup>\*</sup>, В. И. Зиненко

Институт физики им. Л. В. Киренского Сибирского отделения Российской академии наук 660036, Красноярск, Россия

Поступила в редакцию 23 августа 2017 г.

В рамках подхода *ab initio*, реализованного в пакете VASP, проведено исследование корреляции между магнитными, электронными, поляризационными и оптическими свойствами, с одной стороны, и структурным упорядочением катионов, с другой стороны, в двойных перовскитах  $LaPbTSbO_6$  (T = Fe, Co, Ni). Были рассмотрены два типа упорядочения катионов: одновременное слоистое (LL) и шахматное (RR) упорядочение обоих катионов. Упорядочения этих двух типов выбраны из-за их значимости, а именно: упорядочение RR является одним из наиболее реализуемых типов катионного упорядочения в двойных перовскитах, а соединение со слоистым упорядочением можно рассматривать как гетероструктуру, состоящую из периодически чередующихся слоев магнитный металл/немагнитный металл, и представляет интерес для экспериментального синтеза и исследования. Получено, что тип упорядочения катионов в соединениях с T = Fe, Ni кардинально меняет магнитные и/или электронные свойства соединения. Кроме того, получено, что низкосимметричные стабильные фазы при обоих типах упорядочения катионов являются полярными, и проведена оценка величины спонтанной поляризации.

**DOI:** 10.7868/S0044451017120161

## 1. ВВЕДЕНИЕ

Современный прогресс в технологиях выращивания объемных кристаллов и тонких пленок привел к росту интереса к поиску и созданию новых перспективных материалов. Одним из направлений является поиск новых материалов с возможностью применения их магнитных, оптических и магнитоэлектрических свойств. Одними из наиболее перспективных материалов с такими свойствами являются перовскитоподобные соединения, в частности, двойные перовскиты ААВВ'О<sub>6</sub>. Соединения со структурой перовскита относятся к классу функциональных материалов из-за широкого разнообразия физических свойств, которыми они могут обладать в зависимости от состава и структуры. Исследования электронных, магнитных, сегнетоэлектрических и магнитоэлектрических свойств таких

соединений привлекают значительный экспериментальный и теоретический научный интерес [1–5]. Большой интерес представляют, в частности, двойные перовскиты с магнитными ионами на А-и/или В-позициях [6-10] в связи с возможностью появления в них новых магнитных и магнитоэлектрических свойств по сравнению с соединениями с простой структурой перовскита. Различные типы упорядочения катионов могут приводить к изменению свойств в этих соединениях. Наиболее распространенным упорядочением является упорядочение катионов B и B' в структуре NaCl (шахматное упорядочение катионов). Однако одновременное упорядочение катионов А, А' и В, В' может привести к новым функциональным свойствам [11]. Более того, одновременное упорядочение катионов А и В интересно с точки зрения поиска новых гетероструктур с перспективными для применения свойствами в современной электронике. Помимо прикладного значения соединения со структурой двойного перовскита представляют интерес также и с точки зрения фундаментальной физики. Так, например, интересны физические механизмы, ответственные за

<sup>&</sup>lt;sup>\*</sup> E-mail: jvc@iph.krasn.ru

возникновение тех или иных физических свойств, и их связь со структурой и составом. Хотя большинство экспериментально синтезированных двойных перовскитов  $AA'BB'O_6$ , полностью разупорядочено или имеет место только упорядочение катионов на позициях B, расчет *ab initio* позволяет предсказать свойства гипотетических упорядоченных соединений, которые, как правило, отличаются от свойств разупорядоченных соединений и, что не менее важно, выявить влияние типа упорядочения катионов на физические свойства.

Недавно двойные перовскиты LaPbTSbO<sub>6</sub> (где T = Mn, Fe, Ni) были независимо синтезированы и изучены двумя экспериментальными группами [1,2]. Экспериментально синтезированные соединения имеют беспорядок по катионам А и шахматное упорядочение катионов В. Авторы установили, что все соединения обладают неполярной группой симметрии  $P2_1/n$  и являются антиферромагнитными диэлектриками с температурами Нееля порядка 10 К. В работе [12] в рамках подхода ab initio были исследованы магнитные и сегнетоэлектрические свойства двойных перовскитов LaPbTSbO<sub>6</sub> (где T = Mn, Fe, Co, Ni) в гипотетической упорядоченной структуре с наиболее предпочтительным упорядочением катионов: слоистым упорядочением катионов А и А' и шахматным упорядочением катионов В и В'. Получено, что такое упорядочение катионов приводит к возникновению низкосимметричной полярной фазы P21 при одновременной конденсации наиболее нестабильных мод колебаний кристаллической решетки. Таким образом, было показано, что при определенном упорядочении катионов в данных соединениях возможно возникновение спонтанной поляризации наряду с наличием антиферромагнитного упорядочения магнитных моментов, что позволяет говорить о влиянии упорядочения катионов на магнитоэлектрические свойства в двойных перовскитах данного состава.

В настоящей работе приводятся результаты расчетов *ab initio* структурных, магнитных, электронных и оптических свойств упорядоченных двойных перовскитов LaPbTSbO<sub>6</sub> (где T = Co, Fe, Ni) в двух структурных конфигурациях, соответствующих разному типу одновременного упорядочения катионов. Данное исследование призвано выяснить связь между структурным упорядочением катионов и магнитными, электронными, оптическими и магнитоэлектрическими свойствами и дать прогноз свойств, интересных для применения в электронике и спинтронике.

#### ЖЭТФ, том **152**, вып. 6 (12), 2017

#### 2. МЕТОД РАСЧЕТА

Все расчеты были выполнены с помощью основанного на теории функционала плотности пакета VASP для расчетов ab initio. Для расчета использовались псевдопотенциалы для присоединенных плоских волн (PAW), в которых использовался обменно-корреляционный функционал Пердью-Берка-Эрнсхорфа (PBE) с учетом приближения обобщенного градиента (GGA) [13, 14]. Для магнитных ионов использовалась следующая конфигурация валентных электронов: 3p64s24d6 для иона Fe, 3*p*64*s*24*d*7 для иона Co, 3*p*64*s*24*d*8 для иона Ni. Для расчета основного состояния использовался подход GGA + U в приближении Дударева [15], где U' = U - J выбиралось равным 4–6 эВ для магнитных ионов. Все расчеты были выполнены для спинполяризованных состояний. Интегрирование по зоне Бриллюэна выполнялось на сетке Монкхорста-Пака [16]  $6 \times 6 \times 4$  с использованием метода тетраэдров. Энергия отсечения плоской волны составляла 500 эВ. Оптимизация параметров решетки и координат атомов выполнялась до тех пор, пока силы на атомах не станут меньше 0.02 эВ.

#### 3. РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Как известно [17, 18], в двойных перовскитах  $AA'BB'O_6$  существуют три возможных типа упорядочения катионов на позициях A или B. Наиболее распространенным типом является шахматное упорядочение катионов (R) вдоль направления [111] элементарной ячейки перовскита. Кроме того, катионы могут быть упорядочены вдоль направления [001], это так называемое слоистое упорядочение катионов (L), и наиболее редко встречающееся столбчатое упорядочение (C), где катионы упорядочиваются вдоль направления [110].

Одновременное упорядочение катионов A и Bприводит к девяти возможным типам упорядоченных структур [11, 17]. В настоящей работе мы рассмотрим два типа упорядоченных структур: одновременное шахматное упорядочение катионов A и B(RR) и одновременное слоистое упорядочение обоих катионов (LR). Нужно заметить, что второй вариант упорядочения редко встречается в природе (примеры соединений с таким упорядочение отвечает образованию гетероструктуры с чередующимися слоями магнитных и немагнитных катионов, что представляет интерес с точки зрения создания но-



**Рис. 1.** Структура высокосимметричной фазы: *a* — шахматное упорядочение катионов; *б* — слоистое упорядочение катионов. Темные октаэдры —  $TO_6$ , светлые октаэдры —  $SbO_6$ . Темные шары — Pb, светлые шары — La

вого материала с заданными свойствами, отличающимися от свойств объемных кристаллов.

Высокосимметричные фазы рассмотренных упорядоченных структур двойных перовскитов показаны на рис. 1. Для расчета была использована увеличенная в восемь раз суперячейка  $2a \times 2a \times 2a$  (a - a)параметр решетки перовскита), содержащая 40 атомов. Для нахождения основного магнитного состояния были рассмотрены несколько магнитных конфигураций: ферромагнитная (F) и три антиферромагнитные конфигурации (A, C, G). Схематическое изображение рассмотренных антиферромагнитных структур приведено на рис. 2. Для каждого типа магнитного упорядочения была проведена полная оптимизация решетки, включающая оптимизацию параметров решетки и координат атомов. Оптимизированные параметры решетки приведены в табл. 1. Основным результатом оптимизации атомов в решетке является смещение ионов кислорода, образующих октаэдры вокруг атомов переходного металла и сурьмы, в направлении атомов сурьмы. Так, например, в структуре с упорядочением катионов RR расстояние Sb–O составляет в среднем 1.98 Å, тогда как расстояние T–O равно примерно 2.1 Å. В случае структуры с LL-упорядочением те же самые расстояния составляют соответственно 2.05 А и 2.15 Å. Также при слоистом упорядочении катионов наблюдается смещение ионов кислорода, образующих кислородный октаэдр, из плоскости центрального атома в направлении к ионам La.

a, Å3.994.044.003.984.01 $\mu, \mu_B$ 3.753.682.732.731.78

LaPbFeSbO<sub>6</sub>

LL

RR

Полученные энергии структур и магнитные моменты приведены в табл. 1 и 2.

Таблица 1. Равновесные параметры решетки (а) и

величины магнитных моментов на атомах переход-

RR

LaPbCoSbO<sub>6</sub>

LL

LaPbNiSbO<sub>6</sub>

LL

3.98

1.77

RR

ных металлов (µ)

Как следует из табл. 2, в LaPbNiSbO<sub>6</sub> вне зависимости от упорядочения катионов реализуется ферромагнитная фаза, а в LaPbCoSbO<sub>6</sub> — антиферромагнитные *G*- и *A*-фазы соответственно для шахматного и слоистого упорядочений катионов. Однако, в соединении LaPbFeSbO<sub>6</sub> тип магнитного порядка зависит от упорядочения катионов: в случае шахматного упорядочения катионов более выгодным является антиферромагнитная *G*-фаза, а слоистое упорядочение катионов приводит к реализации ферромагнитного состояния. Следует отметить, что ранее подобная связь структуры и магнитных свойств была получена в LaPbMnSbO<sub>6</sub> [19].

Электронные свойства исследуемых соединений также обнаруживают зависимость от типа упорядочения катионов. На рис. 3 показано сравнение пол-



**Рис. 2.** Схематическое изображение различных магнитных конфигураций при шахматном упорядочении катионов: *a* — *А*-тип, *b* — *C*-тип, *e* — *G*-тип; при слоистом упорядочении катионов: *e* — *A*-тип, *d* — *C*-тип, *e* — *G*-тип. Показаны только атомы переходного металла

Таблица 2. Г	Іолные энергии	различных	магнитных	структур	(эВ) при	і различных	типах	структурного	упорядоч	нения
				катионов						

Магнитная структура	$LaPbFeSbO_6$		$LaPbCoSbO_6$		$LaPbNiSbO_6$	
	RR	$\operatorname{LL}$	RR	LL	RR	LL
F	-260.739	-264.657	-253.548	-258.972	-253.315	-253.562
A	-257.000	-264.047	-250.037	-259.142	-244.970	-248.735
С	-257.530	-257.961	-251.202	-258.658	-248.032	-248.564
G	-265.601	-258.164	-258.100	-258.933	-252.645	-249.195

ных и частичных плотностей электронных состояний (DOS) для обоих типов упорядоченных структур, а на рис. 4 — частичная плотность *d*-электронов переходных металлов. В обеих упорядоченных структурах основной вклад в заполнение состояний ниже уровня Ферми возникает от d-электронов переходного металла (как t2g, так и eg) и p-электронов О, что приводит к



Рис. 3. Частичные плотности состояний d-электронов переходных металлов:  $a - LaPbFeSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $b - LaPbFeSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $b - LaPbFeSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $b - LaPbFeSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $a - LaPbCoSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $e - LaPbCoSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $e - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $e - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре с шахматным упорядочением катионов;  $e - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов;  $d - LaPbNiSbO_6$  в структуре со слоистым упорядочением катионов; d - p-состояния атомов кислорода

11 ЖЭТФ, вып. 6 (12)

	$LaPbFeSbO_6$		LaPb	$CoSbO_6$	$LaPbNiSbO_6$	
	RR	LL	RR	$\operatorname{LL}$	RR	LL
$J_1$ , эВ	0.027	0.0203	0.065	0.00122	0.012	0.152
$J_2$ , эВ	-0.252	0.201	-0.240	-0.0060	0.061	0.0630

**Таблица 3.** Рассчитанные константы обменного взаимодействия между первыми  $(J_1)$  и вторыми соседями  $(J_2)$ 

Таблица 4. Частоты нестабильных мод в центре зоны Бриллюэна (см<sup>-1</sup>)

$LaPbFeSbO_6$		LaPbC	$\mathrm{oSbO}_6$	$LaPbNiSbO_6$		
RR	LL	RR	LL	RR	LL	
220i $(A_{1u})$	218 ( $A_{1u}$ )	235i $(A_{1u})$	246 $(E_g)$	219 $(E_g)$	201 i $(A_{1u})$	
219 ( $E_g$ )	143 $(E_g)$	219 $(E_g)$	141 $(A_{1u})$	187 ( $E_u$ )	132 i $(E_g)$	
147 $(A_{1u})$	111 ( $A_{1u}$ )	158 ( $E_u$ )	119 $(A_{1u})$	139 ( $A_{1u}$ )	112 i $(A_{1u})$	
136 $(E_u)$	75 $(E_u)$	123 i $(A_{1u})$	65 ( $E_u$ )	125 i $(E_g)$	82 i $(E_u)$	
132 i $(E_g)$	57 i $(E_g)$	114 i $(E_g)$	52 i $(E_g)$	98i $(A_{1u})$	47 i $(E_g)$	

сильной гибридизации между d- и p-орбиталями соответственно переходного металла и кислорода. Такая гибридизация вблизи уровня Ферми интересна, в частности, как причина появления полярного искажения обеих структур, которое будет обсуждаться ниже. Однако если в плотности состояний всех соединений с шахматным упорядочением обоих катионов имеется энергетическая щель, величина которой варьируется от 1.8 до 2.3 эВ в зависимости от магнитного катиона В, то соединения со слоистым упорядочением обоих катионов демонстрируют кроме диэлектрических свойств (LaPbCoSbO<sub>6</sub>), также и металлические (LaPbFeSbO<sub>6</sub> и LaPbNiSbO<sub>6</sub>). Проводимость в LaPbFeSbO<sub>6</sub> и LaPbNiSbO<sub>6</sub> при слоистом упорядочении катионов составляет соответственно 0.003 МСм/м и 0.001 МСм/м. Кроме того, как видно на рис. 4, распределение *d*-электронов по энергиям зависит от упорядочения катионов. Так, например, при изменении магнитного порядка, вследствие упорядочения катионов в LaPbFeSbO<sub>6</sub>, происходит перераспределение электронной плотности. В LaPbNiSbO<sub>6</sub> и LaPbCoSbO<sub>6</sub>, где тип магнитного порядка не изменяется при разном упорядочении катионов, основные изменения связаны со сдвигом электронной плотности. Особенно это выражено в LaPbNiSbO<sub>6</sub>, где плотность электронных состояний *d*-электронов сдвигается на уровень Ферми, создавая металлическую проводимость.

Расчет величин констант обменного взаимодействия  $J_1$  и  $J_2$  (соответственно между ближайшими соседями и вторыми соседями) проводился с использованием классического гамильтониана Гейзенберга в виде

$$\mathcal{H} = -\frac{1}{2} \sum_{ij} J_{ij} S_i S_j,$$

где  $J_{ij}$  — константа обменного взаимодействия между *i*-м и *j*-м узлами, а  $S_i$  и  $S_j$  — эффективные значения спина соответственно на *i*-м и *j*-м узлах. Соответствующие уравнения, используемые для определения обменных констант при разных типах упорядочения катионов, имеют вид

$$E_F = -48J_1 - 24j_2 + E_0,$$
  

$$E_A = 16J_1 - 24j_2 + E_0,$$
  

$$E_G = 16J_1 - 8j_2 + E_0$$

при шахматном упорядочении катионов и

$$E_F = -16J_1 - 16j_2 + E_0$$
$$E_A = 16j_2 + E_0,$$
$$E_G = 16J_1 - 16j_2 + E_0$$

при слоистом упорядочении катионов. Здесь  $E_0$  — энергия парамагнитной фазы, а F, A и G — энергии магнитных конфигураций из табл. 2. Рассчитанные значения параметров обменного взаимодействия приведены в табл. 3.

Из таблицы следует, что во всех случаях константа  $J_1$  способствует ферромагнитному упорядочению магнитных моментов, однако в тех соединени-



Рис. 4. Частичные плотности состояний d-электронов переходных металлов:  $a - LaPbFeSbO_6$ ;  $\delta - LaPbCoSbO_6$ ;  $e - LaPbNiSbO_6$ ; кривые 1 - в структуре с шахматным упорядочением катионов, 2 - в структуре со слоистым упорядочением катионов

	$LaPbFeSbO_6$	LaPb(	$CoSbO_6$	$LaPbNiSbO_6$	
	RR	LL	RR	RR	
P, мкКл/см <sup>2</sup>	23	33	27	31	

Таблица 5. Значения спонтанной поляризации в низкосимметричной фазе (*P*)

ях, где реализуется антиферромагнитное упорядочение, определяющей является константа  $J_2$ , способствующая возникновению антиферромагнитной конфигурации магнитных моментов, при этом ее величина в несколько раз больше, чем ферромагнитная константа  $J_1$ .

Для исследования нестабильности решетки высокосимметричной фазы был проведен расчет частот фононных колебаний, который показал сильную нестабильность структуры относительно искажений решетки: в спектре колебаний кристаллической решетки имеется несколько нестабильных мод колебания (частоты «мягких» мод колебания в центре зоны Бриллюэна показаны в табл. 4).

Детальный симметрийный анализ неустойчивых мод колебаний для двойного перовскита с различным типом катионного упорядочения и анализ низкосимметричных структур были проведены в работе [11]. Поэтому в настоящей работе мы приводим только конечный результат. Для нахождения низкосимметричных структур, соответствующих основному состоянию, высокосимметричные фазы были искажены по комбинации собственных векторов наиболее нестабильных мод колебания и выполнена полная оптимизация полученных структур. В результате были получены стабильные низкосимметричные структуры, обладающие полярной группой симметрии R3 и Pa, для упорядочения соответственно катионов RR и LL.

Искажение структуры в низкосимметричной фазе по сравнению с высокосимметричной мало, и дальнейшие расчеты показали лишь незначительные различия в поведении электронных, магнитных и оптических свойств между высоко- и низкосимметричными фазами, поэтому результаты, полученные для высокосимметричных фаз, а именно зависимость магнитных и электронных свойств соединений от состава и упорядочения катионов, сохраняются.  $\varepsilon'$ 10

8

6

4

 $\mathbf{2}$ 

0

-2

-4

Ò

L

5

4

 $\mathbf{3}$ 

 $\mathbf{2}$ 

1

0

 $\alpha, 10^4 \text{ cm}^{-1}$ 

60

40

20

0

 $\mathbf{5}$ 

5

10

10

15

20

20

25

30

 $\omega$ , эВ

25

 $\omega$ , эВ

30

15

 $\dot{20}$ 

25

30

 $\omega$ , эВ



15

10

$$P_{\alpha} = \frac{1}{V} \sum Z_{\alpha\beta} u_{\beta}$$

где  $Z_{\alpha\beta}$  — динамические заряды Борна,  $u_{\beta}$  — смещение ионов в низкосимметричной фазе относительно высокосимметричной. Полученные величины для соединений-диэлектриков приведены в табл. 5.



Рис. 5. Оптические характеристики двойного перовскита LaPbFeSbO<sub>6</sub> в двух упорядоченных структурах. Сплошная линия — слоистое упорядочение катионов, штриховая линия — шахматное упорядочение катионов

Таким образом, наличие в двойных перовскитах LaPbTSbO<sub>6</sub> (T = Fe, Co, Ni) спонтанной поляризации совместно с магнитным порядком позволяет ожидать наличия в них магнитоэлектрического эффекта. Может показаться странным наличие полярных искажений в соединении с металлическими свойствами, однако недавно авторы работ [20–22] показали наличие сегнетоэлектрических искажений в металлическом соединении LiOsO<sub>3</sub>.





Рис. 6. Оптические характеристики двойного перовскита LaPbCoSbO<sub>6</sub> в двух упорядоченных структурах. Сплошная линия — слоистое упорядочение катионов, штриховая линия — шахматное упорядочение катионов

В заключительной части работы приведены рассчитанные оптические свойства двойных перовскитов LaPbTSbO<sub>6</sub> в двух упорядоченных структурах. Оптические свойства вещества могут быть описаны дисперсионной зависимостью диэлектрической функции  $\varepsilon(\omega)$ . Знание вещественной ( $\varepsilon'$ ) и мнимой ( $\varepsilon''$ ) частей диэлектрической функции позволяет вычислить различные оптические характеристи-





$$n = \sqrt{\frac{|\varepsilon| + \varepsilon'}{2}},\tag{1}$$

$$k = \sqrt{\frac{|\varepsilon| - \varepsilon'}{2}},$$
(2)  

$$R = \frac{(n-1)^2 + k^2}{(k+1)^2 + k^2},$$
(3)

$$R = \frac{(n-1) + \kappa}{(n+1)^2 + k^2},$$



Рис. 7. Оптические характеристики двойного перовскита LaPbNiSbO<sub>6</sub> в двух упорядоченных структурах. Сплошная линия — слоистое упорядочение катионов, штриховая линия — шахматное упорядочение катионов

 $L = \frac{\varepsilon''}{|\varepsilon|},\tag{4}$ 

$$\alpha = \frac{2wk}{c}.$$
 (5)

Полученные результаты представлены на рис. 5–7.

Отметим, что вне зависимости от упорядочения катионов качественно оптические спектры мало различаются: число, и положение пиков сохраняется. Различия наблюдаются только в интенсивности и размытости пиков. Так, например, в LaPbFeSbO<sub>6</sub>, который при шахматном упорядочении является диэлектриком, а при слоистом — металлом, пики при слоистом упорядочении оказываются более размыты и обладают меньшей интенсивностью. Характерной особенностью оптических спектров является наличие большого пика в мнимой части диэлектрической функции при энергии порядка 5 эВ для всех соединений с разным типом упорядочения катионов, что связано с качественно схожей энергетической зависимостью плотности электронных состояний для всех соединений.

## 4. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В рамках теории функционала плотности, реализованной в пакете VASP, были выполнены расчеты ab initio поляризационных, магнитных, электронных и оптических свойств гипотетических упорядоченных двойных перовскитов  $LaPbTSbO_6$  (T = Fe, Со, Ni). Рассмотрены две упорядоченные структурные конфигурации с одновременным упорядочением катионов А и В: слоистое упорядочение и шахматное упорядочение. Упорядочение первого типа привлекает интерес из-за наличия чередующихся слоев немагнитный металл/магнитный металл, оно может быть реализовано в виде гетероструктуры. Расчет показал наличие связи структуры и состава упорядоченных двойных перовскитов LaPbTSbO<sub>6</sub> с их поляризационными, магнитными, электронными и оптическими свойствами. Так, например, если LaPbCoSbO<sub>6</sub> при шахматном и слоистом упорядочении обоих катионов А и В является антиферромагнитным диэлектриком, то LaPbFeSbO<sub>6</sub> и LaPbNiSbO<sub>6</sub> при слоистом упорядочении проявляют ферромагнитные и металлические свойства, а при шахматном упорядочении первый является антиферромагнитным диэлектриком, а второй — ферромагнитным диэлектриком. Таким образом, вариация состава и структуры позволяет создавать материал с нужными для приложений в электронике и спинтронике свойствами. Также получено наличие низкосимметричной полярной фазы во всех рассмотренных соединениях, связанной с конденсацией наиболее нестабильных мод колебания, и оценена величина спонтанной поляризации в полярной фазе, которая составила значение порядка 20 мкКл/м<sup>2</sup>.

Мы полагаем, что полученные результаты будут интересны как с фундаментальной, так и с прикладной (например, в спинтронике) точек зрения.

Работа выполнена при финансовой поддержке Правительства Красноярского края, Красноярского краевого фонда поддержки научной и научно-технической деятельности (проет № 16-42-243035), РФФИ (грант № 15-02-00340). Расчеты проводились с компьютерными ресурсами НКР «Курчатовский институт» (ui2.computing.kiae.ru).

## ЛИТЕРАТУРА

- Y. Bai, L. Han, X. Liu, X. Deng, X. Wu, C. Yao, Q. Liang, J. Meng, and J. Meng, J. Sol. St. Chem. 217, 64 (2014).
- D. G. Franco, R. E. Carbonio, and G. Nieva, IEEE Trans. Magn. 49, 4594 (2013).
- G. Vaitheeswaran, V. Kanchana, and A. Delin, Appl. Phys. Lett. 86, 032513 (2005).
- D. Stoeffler and C. Etz, J. Phys.: Condens. Matter 18, 11291 (2006).
- S. Gong, P. Chen, and B. G. Liu, J. Magn. Magn. Mater. 349, 74 (2014).
- D. A. Landínez Téllez, D. P. Llamosa, C. E. Deluque Toro, Arles V. Gil Rebaza, and J. Roa-Rojas, J. Molec. Struct. 1034, 233 (2013).
- D. Serrate, J. M. De Teresa, and M. R. Ibarra, J. Phys.: Condens. Matter 19, 023201 (2007).
- Y. Fujioka, J. Frantti, and M. Kakihana, J. Phys. Chem. B 110, 777 (2006).
- Y. Zhang and V. Ji, J. Phys. Chem. Sol. 73, 1116 (2012).
- 10. Q. Zhanga, G. H. Raoa, Y. G. Xiaoa, H. Z. Dongb, G. Y. Liua, Y. Zhanga, and J. K. Lianga, Physica B 381, 233 (2006).
- N. G. Zamkova, V. S. Zhandun, and V. I. Zinenko, Phys. Stat. Sol. (b) 250, 1888 (2013).
- 12. V. S. Zhandun and V. I. Zinenko, Phys. Sol. St. 57, 987 (2015).
- 13. G. Kresse and J. Furthmuller, Phys. Rev. B 54, 11169 (1996).
- 14. J. P. Perdew, K. Burke, and M. Ernzerhof, Phys. Rev. Lett. 77, 3865 (1996).

- 15. S. L. Dudarev, G. A. Botton, S. Y. Savrasov, C. J. Humphreys, and A. P. Sutton, Phys. Rev. B 57, 1505 (1998).
- 16. H. J. Monkhorst and J. D. Pack, Phys. Rev. B 13, 5188 (1976).
- 17. G. King and P. M. Woodward, J. Mater. Chem. 20, 5785 (2010).
- 18. T. Fukushima, A. Stroppa, S. Picozza, and J. M. Perez-Mato, Phys. Chem. Chem. Phys. 13, 12186 (2011).
- V. S. Zhandun and V. I. Zinenko, J. Alloys Comp. 671, 184 (2016).
- 20. H. J. Xiang, Phys. Rev. B 90, 094108 (2014).
- Youguo Shi, Yanfeng Guo, Xia Wang, Andrew J. Princep, Dmitry Khalyavin et al., Nature Mater. 12, 1024 (2013).
- 22. G. Giovannetti and M. Capone, Phys. Rev. B 90, 195113 (2014).