02

Фононный спектр $Eu_2Sn_2O_7$: *ab initio* pacчет

© В.А. Чернышев¹, П.А. Агзамова², А.В. Архипов¹

¹ Уральский федеральный университет,
 620075 Екатеринбург, Россия
 ² Институт физики металлов им. М.Н. Михеева Уральского отделения РАН,
 620108 Екатеринбург, Россия
 e-mail: vchern@inbox.ru
 Поступила в редакцию 28.03.2020 г.

Поступила в редакцию 28.03.2020 г. В окончательной редакции 17.05.2020 г. Принята к публикации 03.07.2020 г.

> В рамках подхода МО ЛКАО, с использованием гибридного функционала DFT, учитывающего вклад нелокального обмена в формализме Хартри-Фока, проведено исследование кристаллической структуры и фононного спектра кристалла Eu₂Sn₂O₇. Определены частоты, типы и интенсивность фундаментальных колебаний, активных в ИК спектрах и комбинационном рассеянии. Рассчитаны упругие постоянные. Для расчетов была использована программа CRYSTAL17, предназначенная для моделирования периодических структур в рамках подхода МО ЛКАО.

Ключевые слова: редкоземельные станнаты, фононы, упругие постоянные, гибридные функционалы.

DOI: 10.21883/OS.2020.11.50170.124-20

Введение

Оксиды редкоземельных элементов со структурой пирохлора $A_2B_2O_7$ (А — редкоземельный ион, В — Ті, Ge, Zr, Sn, Mo) привлекают внимание в течение нескольких десятилетий благодаря многообразию свойств, потенциальному применению в качестве люминофоров [1–4]. Ряд работ в последнее время посвящен исследованию станната европия Eu₂Sn₂O₇ [5–7]. Недавно был измерен спектр комбинационного рассеяния (КР) Eu₂Sn₂O₇ [5]. Представляется актуальным провести расчет фононного спектра Eu₂Sn₂O₇ в рамках подхода *ab initio*.

В настоящей работе в рамках теории функционала плотности с гибридным функционалом, учитывающим вклад нелокального обмена в формализме Хартри-Фока, проведен последовательный расчет кристаллической структуры и фононного спектра в Г-точке станната европия Eu₂Sn₂O₇. Также рассчитаны упругие постоянные Eu₂Sn₂O₇, информация о которых в научной печати отсутствует. Станнат европия Eu₂Sn₂O₇ имеет структуру пирохлора, пространственная группа $Fd\bar{3}m$ (no. 227). Ионы находятся в позициях: Sn — 16c (0, 0, 0), Eu — 16d (1/2, 1/2, 1/2), O1 — 48f (x, 1/8, 1/8), O2 — 8b (3/8, 3/8, 3/8). Кислород находится в двух симметрично неэквивалентных позициях.

Методы расчета

Расчеты были проведены в рамках теории функционала плотности (DFT) с использованием гибридных функционалов PBE0 [8] и B3LYP [9], учитывающих как локальный, так и нелокальный (в формализме Хартри-Фока) обмен. Сравнение функционалов различного уровня [10] показало, что PBE0 характеризуется малой ошибкой при воспроизведении электронной плотности и других характеристик относительно расчета методом связанных кластеров (CCSD). В работе также был проведен расчет с функционалом SVWN (Slater exchange, Vosko-Wilk-Nusair correlation). Функционал SVWN, используемый для LDA (Local Density Approximation)-расчетов комбинация слэтеровского обменного функционала [11] с корреляцией однородного электронного газа в аппроксимации Воско, Уилка и Ньюсе [12]. Расчеты были проведены в программе CRYSTAL17 [13,14], предназначенной для моделирования периодических структур в рамках подхода МО ЛКАО.

Кислород входит во все структурные единицы $Eu_2Sn_2O_7$, при этом находится в двух симметрично неэквивалентных позициях. Поэтому воспроизведение структуры и свойств кристалла будет существенным образом зависеть от базиса кислорода. В настоящей работе для кислорода был использован базис TZVP-типа [15]. Для описания внутренних оболочек олова был использован релятивистский псевдопотенциал, при этом внешние оболочки $4s^24p^64d^{10}5s^25p^2$, участвующие в химической связи, описывались посредством валентного базисного набора [16]. Базис кислорода и псевдопотенциал олова с валентным базисным набором доступны на сайте программы CRYSTAL. Для описания внутренних оболочек европия был использован квазирелятивистский псевдопотенциал ECP52MWB (ECP — "effective core potential"; 52 — количество внутренних электронов, замененных на псевдопотенциал; WB — "quasirelativistic" [17,18]). Для описания внешних оболочек $(5s^25p^6)$, участвующих в образовании химической связи, — валентный базисный набор TZVP-типа с диффузными и поляризационными орбиталями [17,19,20]. Псевдопотенциал и валентный базисный набор ("ECP52MWB-II") доступны на сайте Stuttgart [21]. Из валентного базисного набора были удалены гауссовы примитивы с показателем экспоненты менее, чем 0.1 a.u.^{-2} , поскольку данные расчеты периодические.

Расчеты проводились в следующей последовательности. Сначала осуществлялась оптимизация кристаллической структуры. Затем для оптимизированной кристаллической структуры, соответствующей минимуму энергии, выполнялся расчет фононного спектра (в Гточке) или расчет упругих постоянных.

При решении системы одноэлектронных уравнений Кона-Шэма точность расчета самосогласованного поля была установлена 10⁻⁹ а.u. Точность расчета двухэлектронных интегралов — не менее 10⁻⁸ а.u. Интегрирование по зоне Бриллюэна проводилось по схеме Монкхорста-Пака с сеткой k-точек, равной $6 \times 6 \times 6$. При релаксации кристаллической структуры учитывается, что в стационарной точке на поверхности потенциальной энергии силы, действующие на атомы, равны нулю. Оптимизация считается завершенной, когда градиенты ниже порогового значения. В программе CRYSTAL сходимость оптимизации проверяется по среднеквадратичной величине градиента и абсолютному значению наибольшей компоненты. Среднеквадратичное значение градиента было установлено равным 0.00030 а.u., максимальное значение компоненты — равным 0.00045 а.и. Кроме этого, в программе CRYSTAL оцениваются величины смещений: по среднеквадратичному значению и абсолютному значению наибольшего компонента. Для смещений они были установлены равными 0.0012 и 0.0018 а.и. Оптимизация считалась завершенной, если все четыре условия выполнялись одновременно.

Частоты фононного спектра рассчитывались в Г-точке. В программе CRYSTAL фононный спектр рассчитывается в гармоническом приближении, при этом вычисляется динамическая матрица. Первые производные по смещениям ионов вычисляются аналитически, вторые рассчитываются численно [22]. Смещения ионов при расчете вторых производных задавались равными 0.003 Å. Интенсивность инфракрасных (ИК) спектров и спектров комбинационного рассеяния (КРС) в программе CRYSTAL [23] рассчитывается с использованием зарядов Борна [24]. При расчете упругих постоянных в программе CRYSTAL вычисляются вторые производные энергии ячейки по деформациям [23,25]:

$$C_{ij} = \frac{1}{V} \left[\frac{\partial^2 E}{\partial \varepsilon_i \varepsilon_j} \right]_0,\tag{1}$$

при этом первые производные вычисляются аналитически, вторые численно: на кристаллическую ячейку накладывается деформация ε_i , и кристаллическая структура релаксирует при наложенной деформации.

Обсуждение результатов

Результаты расчета кристаллической структуры в сравнении с экспериментальными данными [26,27] при-

	B3LYP	BPE0	SVWN	Эксперимент
Постоянная	10.6501	10.5481	10.4740	10.4832 [26]
решетки				10.4822 [26]
Sn-O1	2.090	2.071	2.066	2.049(3) [27]
Eu-O1	2.573	2.548	2.515	2.546(2) [27]
Eu-O2	2.306	2.284	2.268	2.269(4) [27]
Sn-O-Sn, deg	128.48	128.45	127.30	129.43(7) [27]
Eu-O-Eu, deg	94.05	94.07	94.84	93.43(9) [27]
x	0.335	0.335	0.338	0.333(4) [27]

Таблица 1. $Eu_2Sn_2O_7$. Постоянная решетки, межионные расстояния (Å), координата *x* кислорода в позиции 48*f*, arb. units

ведены в табл. 1. Расчет с B3LYP значительно завышает постоянную решетки. Расчет с функционалом PBE0 и расчет с негибридным функционалом SVWN достаточно хорошо воспроизводят кристаллическую структуру, поэтому расчет фононного спектра был выполнен с этими функционалами.

Станнат европия Eu₂Sn₂O₇ со структурой пирохлора имеет следующие фононные моды в Г-точке: $\Gamma = A_{1g} + E_g + 2F_{1g} + 4F_{2g} + 3A_{2u} + 3E_u + 8F_{1u} + 4F_{2u}$. Из них одна мода F_{1u} трансляционная, $4F_{2u}$, $3E_u$, $3A_{2u}$, $2F_{1g}$ — "молчащие" моды, неактивные ни в ИК, ни в КР. Моды $A_{1g} + E_g + 4F_{2g}$ активны в КР ("рамановские"), 7 мод F_{1u} активны в ИК. Результаты расчета фононных мод в Г-точке приведены в табл. 2. Из расчета *ab initio* были определены частот и типы фононных мод. Из анализа векторов смещений, полученных при расчете *ab initio*, была определена степень участия ионов в каждой моде (столбец "Ионы-участники").

На рис. 1 представлены величины смещений ионов в фононных модах. Расчеты предсказывают смешивание колебаний структурных единиц. При этом можно выделить моды, в которых участвуют только ионы кислорода, а также моды, в которых они участвуют преимущественно. Например, в максимальной по частоте ИК активной моде F_{1u} (634 cm⁻¹, расчет) участвуют практически только ионы кислорода, находящиеся в позиции O1 (48f), характеризуемой координатой x, в КР-активных модах участвуют только ионы кислорода. В самой интенсивной КР-моде F_{2g} (308 cm⁻¹, pacчет) участвует преимущественно О1, находящийся в позиции 48f. В моде E_g (348 cm⁻¹) участвуют только ионы О1 (48f). В модах F_{2g} с частотами 414 и 543 сm⁻¹ участвуют ионы кислорода О1 и О2. В интенсивной моде А1g с частотой 499 cm⁻¹ (волновое число, расчет) участвуют только ионы O1. В высокочастотной КР-моде F_{2g} $(742 \, {\rm cm}^{-1})$ участвует преимущественно кислород, находящийся в позиции О1. Интенсивность этой моды мала. Можно отметить, что поведение интенсивных мод A_{1g} $(499 \, {\rm cm}^{-1})$ и F_{2g} $(308 \, {\rm cm}^{-1})$ может нести информацию об изменении координаты x кислорода в позиции 48 f под влиянием внешних воздействий на кристалл.

Тип	ИК	КР	Частота, расчет (РВЕ0	Частота, эксперимент [26] (КР)	Ионы-участники
$F_{2\mu}$	Ι	Ι	67		Eu ^s
E_{μ}	Ι	Ι	104		Eu ^s , Sn, O1
F_{1u}	A (516)	Ι	107		Eu ^s , Sn ^s , O1 ^s , O2
F_{1u}	A (305)	Ι	143		Eu ^s , O1 ^w , O2
F_{2u}	I	Ι	163		Sn ^s , O1
E_u	I	Ι	183		Eu ^w , Sn, O1 ^s
F_{1u}	A (2730)	Ι	212		Sn, O1 ^s
F_{1g}	Ι	Ι	248.5		O1 ^s
A_{2u}	Ι	Ι	249.3		Eu, Sn ^w
A_{2u}	Ι	Ι	280		Eu ^s , Sn
F_{2u}	Ι	Ι	298		O1 ^s
F_{2g}	Ι	Α	308	312	O1 ^s
F_{1u}	A (619)	Ι	323		Sn ^w , O1 ^s
E_g	Ι	Α	348	346	O1 ^s
F_{1u}	A (8517)	Ι	360		Sn ^w , O1 ^s , O2 ^s
E_u	Ι	Ι	412		Sn ^w , O1 ^s
F_{2g}	Ι	Α	414	407	O1 ^s , O2 ^s
F_{1u}	A (629)	Ι	430		$\mathrm{Sn}^{\mathrm{w}}, \mathrm{O1}^{\mathrm{s}}, \mathrm{O2}^{\mathrm{s}}$
A_{2u}	Ι	Ι	478		O1 ^s
A_{1g}	Ι	Α	499	507	O1 ^s
F_{2g}	Ι	Α	543	532	O1, O2 ^s
F_{1g}	Ι	Ι	557		O1
F_{1u}	A (3226)	Ι	634		O1 ^s
F_{2u}	I	Ι	712		O1 ^s
F_{2g}	I	А	742	731	O1 ^s

Таблица 2. Частоты (cm⁻¹) и типы фононных мод в Г-точке. Обозначения в столбцах "КР" и "ИК": А — активная мода, І — неактивная. В скобках в столбце "ИК" приведена интенсивность ИК мод (km/mol)

Примечание. В последнем столбце: s — сильное, w — слабое смещение иона в моде. Максимальные смещения 0.03–0.04 Å у иона Еи в низкочастотной моде (67 cm⁻¹) и у иона О2 в нескольких модах (360, 430, 543 cm⁻¹). Если смещение 0.02–0.04 Å, оно обозначено s; если смещение не превышает 0.01 Å, оно обозначено w; если менее 0.005 Å — ион не упоминается в столбце "ионы-участники".

Все ИК активные моды имеют тип F_{1u}. В ИК модах участвуют все ионы — Eu, Sn, O1, O2, но в разной степени. (В столбце "Ионы-участники" в табл. 2 не приведены ионы, степень участия которых незначительна.) В наиболее интенсивной ИК моде F_{1u} с частотой 360 cm⁻¹ (волновое число согласно расчету) участвуют преимущественно ионы кислорода, О1 и О2. Во второй по интенсивности ИК моде (634 cm⁻¹) проявляется сильное участие кислорода О1, при этом участие других ионов незначительно. В третьей по интенсивности ИК моде (212 cm⁻¹) принимают участие ионы олова и в существенной степени О1. Преимущественное участие европия проявляется в низколежащей моде F_{2u} $(67 \,\mathrm{cm}^{-1})$, однако она не активна ни в ИК, ни в КРС. В низколежащей моде F_{1u} (107 сm⁻¹) также проявляется сильное участие европия, но проявляется и сильное участие олова и О1. Участие европия проявляется в модах с частотами до 250 cm⁻¹ (рис. 1, табл. 2), олова до $450 \,\mathrm{cm}^{-1}$, кислород участвует во всех модах. Можно отметить существенное участие европия и олова в "молчащих" модах, не активных ни в ИК спектрах, ни в КРС.

Таблица 3. Интенсивность КР мод для поликристаллического образца (arb. units). Расчет (PBE0) проведен для возбуждающего излучения с длиной волны 785 nm и T = 298 K

Тип	Частота, с m^{-1}	$I_{\rm tot}$	I _{par}	Iperp
F_{2g}	308	1000	571	429
E_g	348	98	56	42
F_{2g}	414	303	173	130
A_{1g}	499	920	920	0
F_{2g}	543	127	73	54
F_{2g}	742	67	38	29

Сравнение результатов расчета КР-активных мод с учетом их интенсивности с экспериментальным КРС [26] приведено на рис. 2. Расчет был проведен для возбуждающего излучения с длиной волны $\lambda = 785$ nm и T = 298 K, что соответствует эксперименту [26]. При моделировании КРС на основании рассчитанных частот и интенсивностей (полные интенсивности для поликристалла) использовались функции Pseudo-Voigt с фактором затухания ("damping factor") 8 cm⁻¹. Расчетный



Рис. 1. Смещения ионов в фононных модпах.

Таблица 4. Интенсивность *I* КР-мод для монокристалла (arb. units). Расчет (РВЕО) проведен для возбуждающего излучения с длиной волны 785 nm и *T* = 298 K

Тип	Частота, cm^{-1}	Ixx	Ixy	Ixz	Iyy	I yz	Izz
F_{2g}	308	0	776	776	0	776	0
E_g	348	152	0	0	152	0	152
F_{2g}	414	0	235	235	0	235	0
A_{1g}	499	1000	0	0	1000	0	1000
F_{2g}	543	0	99	99	0	99	0
F_{2g}	742	0	52	52	0	52	0

спектр достаточно хорошо согласуется с экспериментальным. На эксперименте в КРС проявлялась также мода с частотой 641 сm⁻¹, имеющая малую интенсивность [26]. Расчет не предсказывает моду в этой области. Станнат европия был синтезирован из оксидов Eu_2O_3 и SnO₂. Отметим, что в КРС наночастиц SnO₂ наблюдает-

Таблица 5. Частоты КР-мод (ст⁻¹), расчет с различными функционалами — РВЕО и SVWN

Тип	PBE0	SVWN	Эксперимент [26]
F_{2g}	308	310	312
E_g	348	356	346
F_{2g}	414	411	407
A_{1g}	499	484	507
F_{2g}	543	537	532
F_{2g}	742	720	731

ся мода в этой области - около 640 cm⁻¹ [28](рис. 2 в работе [28]).

Результаты моделирования ИК спектра приведены на рис. 3. Соответствующие экспериментальные данные в научной печати отсутствуют.

Результаты расчета интенсивности КР-мод приведены в табл. 3, 4.



Рис. 2. КРС $Eu_2Sn_2O_7$. Расчет для возбуждающего излучения с длиной волны 785 nm и T = 298 K (расчет с функционалом PBE0). Штрихами соразмерно показан эксперимент [26] при длине волны 785 nm и T = 298 K (экспериментальный спектр приведен в области до 800 cm⁻¹). Расчет выполнен для поликристалла, что соответствует эксперименту.

Таблица 6. Условия механической стабильности при давлении до 20 GPa. (Упругие постоянные приведены в GPa)

Р	Упругие постоянные				
0	C_{11} C_{12}	318.3 114.3 08.5			
	С 44 Условия механичес	уо.5 кой стабильности			
	$C_{11} + 2C_{12} + P > 0$ $C_{44} - P > 0$ $C_{11} - C_{12} - 2P > 0$	547 99 204			
10	С ₁₁ С ₁₂ С ₄₄ Устория механичес	364.9 143.6 113.9			
	$C_{11} + 2C_{12} + P > 0$ $C_{44} - P > 0$ $C_{11} - C_{12} - 2P > 0$	662.1 103.9 201.3			
20	С ₁₁ С ₁₂ С ₄₄ Условия механичес	407.6 172.2 125.0 кой стабильности			
	$C_{11} + 2C_{12} + P > 0$ $C_{44} - P > 0$ $C_{11} - C_{12} - 2P > 0$	772 105 195.4			

В табл. 5 приведены частоты КР-мод, которые были получены при расчете с негибридным функционалом SVWN в сравнении с частотами, полученными при расчете с гибридным РВЕ0. Оба функционала дают достаточно хорошее согласие с экспериментом. Было исследовано влияние гидростатического сжатия на кристаллическую структуру $Eu_2Sn_2O_7$ до 20 GPa. Согласно расчетам, условия устойчивости решетки к гидростатическому сжатию для кубических кристаллов [29]

$$C_{11} + 2C_{12} + P > 0,$$

 $C_{11} - C_{12} - 2P > 0,$
 $C_{44} - P > 0$

при таком давлении сохраняются (табл. 6), что соответствует экспериментальным данным [30].

Заряды ионов и заряды на связях Eu₂Sn₂O₇ при гидростатическом давлении приведены в табл. 7. Согласно расчетам, ковалентность связи Sn-O значительно больше, чем связи Eu-O. При гидростатическом сжатии до 20 GPa заряд на связи Sn-O практически не меняется. Заряд на связи Eu-O1 уменьшается, а на связи Eu-O2 увеличивается и по величине становится близким к заряду на связи Eu-O. Изменение постоянной решетки и межионных расстояний приведено в табл. 8.

Отношение $\rho = \frac{Eu-O2}{Eu-O1}$, показывающее степень искажения октаэдра, в котором находится редкоземельный ион, мало меняется с давлением, незначительно приближаясь к единице (табл. 8).

Уменьшение с давлением постоянной решетки, межионных расстояний описывается линейной зависимостью y = aP + b. Параметры *a* и *b* этой зависимости приведены в табл. 9.

При гидростатическом сжатии расстояние Sn-O убывает значительно медленнее, чем Eu-O, что соответствует значительной ковалентности связи Sn-O. Причем длина связи Eu-O1, ковалентность которой с давлением уменьшается, убывает быстрее, чем длина связи



Рис. 3. Результаты моделирования ИК спектра (расчет с функционалом РВЕ0). Все ИК моды — F_{1и}-типа.

Давление, GPa	Eu	Sn	01	02	Eu-O1	Eu-O2	Sn-O1
0	+2.187	+1.900	-1.083	-1.675	0.043	0.086	0.159
5	+2.211	+1.885	-1.082	-1.703	0.037	0.105	0.160
10	+2.240	+1.869	-1.080	-1.740	0.032	0.127	0.160
15	+2.267	+1.853	-1.079	-1.767	0.026	0.147	0.161
20	+2.287	+1.839	-1.077	-1.789	0.020	0.163	0.161

Таблица 7. Заряды ионов и заряды на связях Eu₂Sn₂O₇ при гидростатическом давлении (по Малликену), |e|. Расчет РВЕ0

Eu-O2, ковалентность которой с давлением увеличивается (табл. 9).

Согласно расчетам, зависимость относительного объема элементарной ячейки от давления хорошо описывается уравнением состояния Берча–Мурнагана [31] 3-го порядка (3) с параметрами $B_0 = 180.9$ GPa, и $V_0 = 1173.6$ Å (рис. 4, расчет РВЕ0):

$$P = \frac{3}{2} B_0 \left(\nu^{-\frac{7}{3}} - \nu^{-\frac{5}{3}} \right) \left(1 + \frac{3}{4} (B' - 4) \left(\nu^{-\frac{2}{3}} - 1 \right) \right).$$
(3)

В уравнении (3) ν — относительное изменение объема, $\frac{V}{V_0}$. Величина $B_0 = 180.9$ хорошо согласуется со значением модуля объемного сжатия B = 182, полученным при расчетах упругих постоянных (табл. 10).

Результаты расчета упругих постоянных, объемного модуля, модуля сдвига и др. приведены в табл. 10, 11. Экспериментальные данные по упругим постоянным в научной печати отсутствуют. Расчет объемного модуля и модуля сдвига в приближениях Фойгта, Реусса и Хилла (табл. 11) дает близкие результаты, что позволяет сделать вывод о достаточно высокой изотропии упругих свойств $Eu_2Sn_2O_7$. Полученные из расчета значения модуля сдвига и объемного модуля позволяют сделать оценку твердости по Виккерсу для $Eu_2Sn_2O_7$. Для оценки твердости по Виккерсу была использована



Рис. 4. Зависимость объема ячейки от давления, описанная уравнением состояния Берча–Мурнагана.

эмпирическая формула

$$H_V = 0.92 \left(\frac{G}{B}\right)^{1.137} G^{0.708} \tag{4}$$

из работы [32], описывающая твердость ряда соединений с ионным и ковалентным типом связи (в работе [32]

Таблица 8. $Eu_2Sn_2O_7$. Постоянная решетки, межионные расстояния (Å), координата *х* кислорода в позиции 48f (arb. units) при гидростатическом давлении. Расчет РВЕ0

Давление, GPa	0	5	10	15	20
Постоянная	10.5481	10.4568	10.3756	10.3024	10.2355
решетки					
Sn-O1	2.0707	2.0552	2.0416	2.0292	2.0178
Eu-O1	2.5481	2.5222	2.4990	2.4783	2.4593
Eu-O2	2.2837	2.2640	2.2464	2.2305	2.2160
параметр х	0.3354	0.3359	0.3364	0.3369	0.3373
ρ	0.8962	0.8976	0.8989	0.9000	0.9011

Таблица 9. Параметры *а* и *b* зависимости постоянной решетки и межионных расстояний от давления

Параметр	$a, \frac{A}{GPa}$	<i>b</i> , Å
Постоянная решетки	-0.01559	10.5396
Sn-O1	-0.00264	2.0693
Eu-O1	-0.00443	2.5457
Eu-O2	-0.00338	2.2819

Таблица 10. Упругие постоянные и объемный модуль Eu₂Sn₂O₇, GPa. Расчет РВЕ0

<i>C</i> ₁₁	318.3
C_{12}	114.3
C_{44}	98.5
В	182.3

Таблица 11. Объемный модуль, модуль сдвига и др. Eu₂Sn₂O₇ (расчет с функционалом PBE0)

Схема	Объемный	Модуль	Модуль	Соотношение
расчета	модуль, GPa	Юнга, GPa	сдвига, GPa	Пуассона
Фойгта	182.3	253.4	99.9	0.268
Реусса	182.3	253.3	98.8	0.268
Хилла	182.3	253.3	99.9	0.268

рассматривалось около 40 соединений). Эта формула успешно была использована для низкосимметричных хлоратов и перхлоратов [33]. Как отмечалось в работе [32], она дает наилучшее согласие с экспериментом, когда твердость более 5 GPa.

В формуле (4) *G* и *B* — объемный модуль и модуль сдвига по Хиллу. Для $Eu_2Sn_2O_7$ формула (4) дает значение твердости по Виккерсу $H_V = 12.1$ GPa. Экспериментальное значение твердости по Виккерсу для станната европия в научной печати отсутствует.

Заключение

В результате работы из единого *ab initio* расчета в рамках МО ЛКАО подхода были определены частоты и типы фундаментальных колебаний станната европия Eu₂Sn₂O₇ со структурой пирохлора, что может быть использовано при интерпретации измеренных ИК и КРспектров. Из анализа векторов смещений, полученных из ab initio pacчета, определена степень участия ионов в каждой моде. Определены моды с абсолютным или преимущественным участием кислорода в позиции 48 f, характеризуемой координатой х. Показано, что в самой интенсивной КР-моде с частотой около 300 cm⁻¹ участвуют преимущественно ионы кислорода, находящиеся в позиции 48f. Показано, что в интенсивной моде КР с частотой около $500\,{\rm cm^{-1}}$ участвуют только ионы кислорода, находящиеся в позиции 48 f. Исследовано влияние гидростатического сжатия до 20 GPa на кристаллическую решетку Eu₂Sn₂O₇. Расчеты предсказывают устойчивость решетки в этом диапазоне давлений. Рассчитаны упругие постоянные станната европия, экспериментальные данные по которым отсутствуют.

Благодарности

Работа выполнена при поддержке Министерства образования и науки РФ (проект № FEUZ-2020-0054) и в рамках государственного задания Министерства образования и науки РФ (тема "Квант", № АААА-А18-118020190095-4). При проведении работ был использован суперкомпьютер "Уран" ИММ УрО РАН.

Конфликт интересов

Авторы заявляют, что у них нет конфликта интересов.

Список литературы

- Hatnean M.C., Decorse C., Lees M.R., Petrenko O.A., Balakrishnan G. // Crystals. 2016. V. 6. N 7. P. 79. doi 10.3390/cryst6070079
- [2] Cao R., Quan G., Shi Z., Chen T., Luo Z., Zheng G., Hu Z. // J. Phys. Chem. Solids. 2018. V. 118. P. 109. doi 10.1016/j.jpcs.2018.03.002
- [3] Lian J., Chen J., Wang L.M., Ewing R.C., Farmer J.M., Boatner L.A., Helean K.B. // Phys. Rev. B. 2003. V. 68. N 13.
 P. 134107. doi 10.1103/PhysRevB.68.134107
- [4] Srivastava A.M. // Optical Materials. 2009. V. 31. N 6. P. 881. doi 10.1016/j.optmat.2008.10.021
- [5] Denisova L.T., Irtyugo L.A., Kargin Yu.F., Denisov V.M., Beletskii V.V., Shubin A.A. // Inorganic Materials. 2016. V. 52. N 8. P. 811. doi 10.1134/S0020168516080057
- [6] Zhang F.X., Lang M., Ewing R.C. // Chem. Phys. Lett. 2016.
 V. 650. P. 138. doi 10.1016/j.cplett.2016.03.016
- [7] Zhao Y, Yang W., Li N., Li Y, Tang R., Li H., Zhu H., Zhu P, Wang X. // J. Phys. Chem. C. 2016. V. 120. P. 9436. doi 10.1021/acs.jpcc.6b02246
- [8] Perdew J.P., Ernzerhof M., Burke K. // J. Chem. Phys. 1996.
 V. 105. P. 9982. doi 10.1063/1.472933

- [9] Becke A.D. // J. Chem. Phys. 1993. V. 98. N 7. P. 5648. doi 10.1063/1.464913
- [10] Medvedev M.G., Bushmarinov I.S., Sun J., Perdew J.P., Lyssenko K.A. // Science. 2017. V. 355. N 6320. P. 49. doi 10.1126/science.aah5975.
- [11] Slater J.C. // Phys. Rev. 1951. V. 81. P. 385.
- doi 10.1103/PhysRev.81.385
- [12] Vosko S.H., Wilk L., Nusair, M. // Can. J. Phys. 1980. V. 58.
 P. 1200. doi 10.1139/p80-159
- [13] Dovesi R., Saunders V.R., Roetti C., Orlando R., Zicovich-Wilson C.M., Pascale F., Civalleri B., Doll K., Harrison N.M., Bush I.J., D'Arco Ph., Llunel M., Causa M., Noel Y., Maschio L., Erba A., Rerat M., Casassa S. // CRYSTAL17 User's Manual. [Электронный ресурс] Режим доступа: http://www.crystal.unito.it/index.php
- [14] [Электронный ресурс] Режим доступа: http://www.crystal.unito.it/index.php
- [15] Peintinger M.F., Oliveira D.V., Bredow T. // J. Comput. Chem. 2012. V. 34. N 6. P. 451. doi 10.1002/jcc.23153
- [16] Sophia G., Baranek P., Sarrazin C., Rerat M., Dovesi R. Systematic Influence of Atomic Substitution on the Phase Diagram of ABO3 Ferroelectric Perovskites. 2014. [Электронный ресурс] Режим доступа: http://www.crystal.unito.it/Basis_Sets/tin.html
- [17] Dolg M., Stoll H., Savin A., Preuss H. // Theor. Chim. Acta. 1989. V. 75. P. 173. doi 10.1007/BF00528565
- [18] Dolg M., Stoll H., Preuss H. // Theor. Chim. Acta. 1993. V. 85.
 P. 441. doi 10.1007/BF01112983
- [19] Yang J, Dolg M. // Theor. Chem. Acc. 2005. V. 113. P. 212. doi 10.1007/s00214-005-0629-0
- [20] Weigand A., Cao X., Yang J., Dolg M. // Theor. Chem. Acc. 2009. V. 126. P. 117. doi 10.1007/s00214-009-0584-2
- [21] Energy-Consistent Pseudopotentials of the Stuttgart. [Электронный ресурс] Режим доступа: http://www.tc.unikoeln.de/PP/clickpse.en.html
- [22] Pascale F., Zicovich-Wilson C.M., Lopez Gejo F., Civalleri B., Orlando R., Dovesi R. // J. Comput. Chem. 2004. V. 25.
 P. 888. doi 10.1002/jcc.20019
- [23] Dovesi R., Orlando R., Erba A., Zicovich-Wilson C.M., Civalleri B., Casassa S., Maschio L., Ferrabone M., De La Pierre M., D'Arco P., Noel Y., Causa M., Rerat M., Kirtman B. // Int. J. Quantum Chem. 2014. V. 114. P. 1287. doi 10.1002/qua.24658
- [24] Maschio L., Kirtman B., Orlando R., Rerat M. // J. Chem. Phys. 2012. V. 137. N 20. P. 204113. doi 10.1063/1.4767438
- [25] Labeguerie P., Pascale F., Merawa M., Zicovich-Wilson C., Makhouki N., Dovesi R. // Eur. Phys. J. B. 2005. V. 43. P. 453. doi 10.1140/epjb/e2005-00078-6
- [26] Denisova L.T., Irtyugo L.A., Kargin Yu.F., Denisov V.M., Beletskii V.V., Shubin A.A. // Inorganic Materials. 2016. V. 52. N 8. P. 811. doi 10.1134/S0020168516080057
- [27] Trujillano R., Douma M., Chtoun E. H., Rives V. // La Revista MACLA. 2009. V. 11. P. 187.
- [28] Bonu V., Das A., Sivadasan A.K., Tyagi A.K. Dhara S. // J. Raman Spectroscopy. 2015. V. 46. N 11. P. 1037. doi 10.1002/jrs.4747
- [29] Векилов Ю.Х., Красильников О.М. // УФН. 2009.
 Т. 179. № 8. С. 883. doi 10.3367/UFNr.0179.200908f.0883;
 Vekilov Yu. Kh., Krasilnikov О.М. // UFN. 2009. N 8. Р. 883.
- [30] Zhang F.X., Lang M., Ewing R.C. // Chem. Phys. Lett. 2016.
 V. 650. P. 138. doi 10.1016/j.cplett.2016.03.016

- [31] Birch F. // Phys. Rev. 1947. V. 71. N 11. P. 809. doi 10.1103/PhysRev.71.809
- [32] *Tian Y., Xu B., Zhao Z. //* Int. J. Refract. Met. Hard Mater.
 2012. V. 33. P. 93. doi 10.3103/S1063457614040042
- [33] Корабельников Д.В., Журавлев Ю.Н. // ФТТ. 2016. Т. 58. № 6. С. 1129; Korabel?nikov D.V., Zhuravlev Yu.N. // Physics of the Solid State. 2016. V. 58. N 6. P. 1166. doi 0.1134/S1063783416060251