УДК 544.225.22/.23 + 538.955

<u>Сиротюк А. С.<sup>1</sup></u>, Баглов А. В.<sup>1,2</sup>, Хорошко Л. С.<sup>1,2</sup>

## ЭЛЕКТРОННАЯ СТРУКТУРА ПЕРОВСКИТНОГО ОРТОАЛЮМИНАТА НЕОДИМА В ПСЕВДОПОТЕНЦИАЛЬНОМ ПРИБЛИЖЕНИИ ОТКРЫТОГО ОСТОВА

## <sup>1</sup>Белорусский государственный университет, Минск, Республика Беларусь <sup>2</sup>Белорусский государственный университет информатики и радиоэлектроники, Минск, Республика Беларусь

Исследована электронная структура перовскитного ортоалюмината неодима NdAlO<sub>3</sub> методами из первых принципов в рамках псевдопотенциального приближения открытого остова. Показано, что в материале присутствует запрещенная зона шириной 4,08 эВ, а зазоры между прямыми и непрямыми переходами составляет 10 и 17 мэВ, что позволяет классифицировать данный материал как непрямозонный при низких температурах, переходящий в квазипрямозонный при комнатной температуре.

Среди тройных оксидов состава  $ABO_3$  в науке и технике находят широкое применение ортотитанаты щелочноземельных металлов и ортоалюминаты элементов подгруппы скандия [1]. Первые представляют собой классические перовскиты со слабо искаженной кубической решеткой, обладающие высоким значением диэлектрической проницаемости, что делает их перспективными для применения в конденсаторных структурах [2]. Наличие сегнетоэлектрического упорядочения обуславливает их широкое применения в различных пьезоэлектрических устройствах [3]. Структура вторых является производной кристаллической структурой классических перовскитов, а потому их называют перовскитными, или материалами со структурой перовскита. Оба класса соединений используются в качестве матриц для легирования ионами лантаноидов для придания им люминесцентных свойств [4]. Также существуют материалы, сочетающие как сегнетоэлектрическое упорядочение, так и магнитное, например YFeO3. Различные типы магнитного порядка в нем разделены небольшим энергетическим зазором (менее 100 мэВ), что делает его перспективным материалом для устройств стрейнтроники [5, 6]. В тоже время свойства перовскитного ортоалюмината неодима NdAlO<sub>3</sub>, который можно рассматривать как предельный случай легирования YAlO<sub>3</sub> неодимом, приводящий к формированию вследствие полного замещения иттрия, в литературе освещен недостаточно. В большей степени исследованы лишь люминесцентные свойства нанокристаллов  $NdAlO_3$ , пока электронная структура данного соединения остается не исследованной [7].

Исследование электронной структуры лантаноидов и их соединений представляет собой сложную задачу, обусловленную частично заполненным 4f-подуровнем ионов лантаноидов, электроны которого даже в соединении демонстрируют атомно-подобный характер – закон дисперсии близок к линейному. Также необходимо учитывать спин-поляризованный характер 4f-состояний и тот факт, что обычно они локализуются вблизи уровня Ферми из-за недооценки корреляционной энергии в локальных или полулокальных приближениях теории функционала плотности – основного метода получения информации об электронном строении вещества. Существуют различные способы решения этой проблемы, и одним из является псевдопотенциальное приближение открытого остова, при котором 4f-электроны включаются в состав остова, при этом генерируется частичный корректирующий заряд остова таким образом, чтобы радиальная часть атомных орбиталей была близка к истинной. В таком приближении затруднительно исследовать магнетизм, т.к. частичный корректирующий заряд остова позволяет скорректировать собственные значения оператора энергии валентных электронов. Учитывая, что многие соединения лантаноидов парамагнитны, а ортоферриты антиферромагнетики, в данной работе мы рассматриваем электронную структуру только антиферромагнитно упорядоченного NdAlO<sub>3</sub>.

Исследование структурных и электронных свойств проводили в пакете *OpenMX*, реализующего теорию функционала плотности в сочетании с теорией псевдопотенциала [8, 9]. Элементарную ячейку NdAlO<sub>3</sub> строили исходя из экспериментальной YAlO<sub>3</sub>, замещая ионы

## Секция 4. Прикладные проблемы физики конденсированного состояния

иттрия ионами неодима. Самосогласованный расчет останавливали, когда электронная энергия между двумя последовательными итерациями становилась менее 10<sup>-7</sup> эВ/ион. Интегрирование в первой зоне Бриллюэна проводили по Г-центрированной регулярной сетке *k*-точек размером 4×3×5. Сетку для численного интегрирования выбирали размером 60×80×56 точек. Псевдопотенциалы включали в качестве валентных: 4f-, 5s-, 5p-, 6s-электроны для неодима; 3s-, 3р-электроны для алюминия; 2s- и 2p- электроны для кислорода. Для неодима использовали два псевдопотенциала: стандартный, включающий 4f-, 5s-, 5p- и 6s-электроны; с открытым остовом – 5s-, 5p- и 6s-электроны. Первый использовали для структурной релаксации элементарной ячейки с изменяемым объемом и позициями ионов, которую проводили до тех пор, пока силы, действующие на ионы и компоненты тензора напряжений, не становились менее 0,01 эB/Å. Второй использовали для расчета зонной структуры и плотности электронных состояний. Численное моделирование проводили с учетом спиновой поляризации в обобщенном градиентном приближении. Базис псевдоатомных орбиталей строили с использованием двух оптимизированных базисных функций для каждого валентного электрона с одной дополнительной поляризационной оптимизированной базисной функцией для учета химической связи в кристалле.

Зонная структура представлена на рисунке 1а. Вдоль точек высокой симметрии мы наблюдаем большое число зон, распадающихся на две различающиеся по числу зон группы, разделенные энергетическим зазором шириной 4,08 эВ, что меньше на 1,5–2 эВ, чем у YAlO<sub>3</sub>. Отсчет энергии проводим от потолка валентной зоны. Максимум валентной зоны расположен не в центре зоны Бриллюэна, а в точке U. Помимо глобального экстремума существует еще два, лежащие на 10 и 17 мэВ ниже. Первый расположен примерно посередине отрезка Y–Z, а второй расположен в точке  $\Gamma$  (центре зоны Бриллюэна). Учитывая, все зазоры между экстремумами трех зон расположены меньше kT, а кривизна кривых различна, следует ожидать существования носителей заряда с несколькими значениями эффективной массы. Дно зоны проводимости находится в точке Z, и, учитывая строение валентной зоны данный материал можно считать квазипрямозонным диэлектриком, переходящим в непрямозонный только при низких температурах.



Рисунок 1 – Дисперсия зон вдоль точек высокой симметрии (а); плотность электронных состояний (ПЭС) (б).

На рисунке 16 приведена атомно-проецированная плотность электронных состояний, получаемая суммированием всех состояний для каждого сорта атомов. Валентная зона образована преимущественно состояниями, связанными с ионами кислорода, тогда как зона проводимости формируется за счет состояний, связанных с ионами неодима, в то время как вклад от состояний, связанных с ионами алюминия мал во всем исследуемом масштабе, а вблизи потолка валентной зоны и особенно дна зона проводимости вообще близок к нулю.

Таким образом, ортоалюминат неодима, как и ортоалюминат иттрия собой диэлектрик. Исходя из строение зоны проводимости можно предположить, что при малых концентрациях ионов неодима в YAlO<sub>3</sub>, они образуют примесные уровни на 1,5–2 эВ ниже дна зоны проводимости, которые сливаются в примесную зону с ростом концентрации неодима, объединяющуюся с дном зоны проводимости в NdAlO<sub>3</sub>. Незначительная роль ионов алюминия в электронном строении позволяет предположить их замещение другими ионами, в частности, магнитными, может привести к появлению магнитных свойств за счет активации механизма косвенного суперобмена, что привлекательно для создания мемристоров и спинтронных устройств, а также элементов энергонезависимой памяти. Уменьшение энергетического зазора также может способствовать нивелированию процессов безызлучательной рекомбинации в люминофорах на основе исследуемого материала. Показано, что использование псевдопотенциального приближения открытого остова позволяет корректно учесть влияние 4f-электронов на остальные валентные электроны без необходимости их непосредственно самосогласованного расчета, что, с свою очередь, дает возможность эффективно исследовать электронную структуру соединений, содержащих ионы лантаноидов, сокращая временные и вычислительные затраты.

Выполнение работы частично поддержано в рамках задания 2.17 ГПНИ «Материаловедение, новые материалы и технологии» (ГБЦ 21-3121).

## Список литературы

1. Pena M. A., Fierro J. L. G. Chemical structures and performances of perovskite oxides // Chem. Rev. – 2001. – Vol. 101, Iss 7. – P. 1981–2017.

2. Huang L., Jia Z., Kymissis I., O'Brien S. High-K Capacitors and OFET Gate Dielectrics from Self-Assembled BaTiO<sub>3</sub> and  $(Ba,Sr)TiO_3$  Nanocrystals in the Superparaelectric Limit // Adv. Func. Mater. -2010. - V. 20, Iss. 4. - P. 554-560.

3. Gao J, Xue D, Liu W, Zhou C, Ren X. Recent Progress on BaTiO<sub>3</sub>-Based Piezoelectric Ceramics for Actuator Applications // Actuators. – 2017. – Vol. 6, Iss. 3. – P. 24-1–24-20.

4. Podhorodecki A., Gaponenko N. V., Zatryb G., Molchan I. S., Motyka M., Serafinczuk, Golacki L. W., Khoroshko L. S., Misiewicz J., Thompson G. E. Ion-ion interaction in two-dimensional nanoporous alumina filled with cubic YAlO<sub>3</sub>:Tb<sup>3+</sup> matrix // J. Phys. D: Appl. Phys. - 2013. - Vol. 46. - P. 355302-1-355302-12.

5. Хорошко Л. С., Баглов А. В. Магнитные конфигурации в мультиферроике YFeO<sub>3</sub> // Прикладные проблемы оптики, информатики, радиофизики и физики конденсированного состояния. Матер. 6-й междунар. науч.-прак. конф. / г. Минск (май 2021 г.). – Мн., 2021. – С. 251–253.

6. Бухараев А. А., Звездин А. К., Пятаков А. П., Фетисов Ю. К. Стрейнтроника – новое направление микро- и наноэлектроники и науки о материалах // УФН. – 2018. – Т. 188, № 12. – С. 1288–1330.

7. Strek W., Marciniak L., Hreniak D., Lukowiak A. Anti-Stokes bright yellowish emission of NdAlO<sub>3</sub> nanocrystals // J. Appl. Phys. – 2012. – V. 111, Iss. 2. – P. 024305-1–024305-6.

8. Ozaki T. Variationally optimized atomic orbitals for large-scale electronic structures // Phys. Rev. B. – 2003. – V. 67. Iss. 15. – P. 155108-1–155108-5.

9. Ozaki T., Kino H. Numerical atomic basis orbitals from H to Kr // Phys. Rev. B. -2004. - V. 69. Iss. 19. - P. 195113-1–195113-19.