

## Анализ кристаллических и электронных структур в системе Y-Mn-O

Назаренко Александр Владимирович

студент

Южный Федеральный Университет, Ростов-на-Дону, Россия

E-mail: [kupri@phys.rsu.ru](mailto:kupri@phys.rsu.ru)

В последние годы внимание исследователей привлечено к изучению проблемы сосуществования магнитных и сегнетоэлектрических свойств в системе Y-Mn-O в связи с перспективами применения мультиферроиков в современных устройствах. К настоящему времени наиболее детально изучены структуры и физические свойства гексагональных высоко- и низкотемпературной модификации YMnO<sub>3</sub>, перовскитовая орторомбическая фаза Ymno<sub>3</sub>, орторомбическая фаза YMn<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и пироклорная кубическая фаза Y<sub>2</sub>Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>. Эти структуры отличаются друг от друга ближайшей координацией катионов, симметрией и параметрами атомов.

В настоящей работе проведено моделирование кристаллических и электронных структур составов системы Y-Mn-O. Расчеты проведены с использованием квантово-механического пакета CASTEP (Cambridge Sequential Total Energy Package), в котором реализован твердотельный метод функционала электронной плотности, основанный на базе присоединенных плоских волн. Расчеты проводились в приближении нелокального учета обменно-корреляционной энергии. В качестве стартового приближения использовался атомный, так называемый, ультрамягкий псевдопотенциал. Базисный набор плоских волн был оборван на 240 эВ, что соответствует ошибке в вычислении полной энергии порядка  $5 \cdot 10^{-5}$ , поэтому процедура самосогласования проводилась с точностью  $10^{-5}$  эВ. Программа CASTEP позволяет автоматически находить равновесную кристаллическую конфигурацию, соответствующую минимальной полной энергии, с использованием процедуры Broyden-Fletcher-Goldfarb-Shanno. Оптимизация геометрии проводилась до тех пор, пока атомное смещение не становилось меньше  $5 \cdot 10^{-4}$  А, а градиент по энергии не превышал 0,03 эВ/А.

Структур а	R <sub>Mn-O</sub> , А	R <sub>Y-O</sub> , А	R <sub>Y-Y</sub> , А	R <sub>O-O</sub> , А	Q <sub>Mn</sub>	Q <sub>O</sub>	Q <sub>Y</sub>	E <sub>tot</sub> , eV	μ <sub>Mn</sub> , μВ
YMnO <sub>3</sub> P6 <sub>3</sub> mmc	1,98- 2,08	2,28	3,60	2,81	1,05	-0,85 - -1,04	1,85	-3009,94	7,99
YMnO <sub>3</sub> P6 <sub>3</sub> cm	1,97 – 2,06	2,25 – 2,29	3,57	2,71 – 2,85	0,93	-0,81 - -1,07	1,97	-3011,46	0,30
YMnO <sub>3</sub> Pnma	1,90 – 2,12	2,37	3,81	2,85 – 2,98	0,53 – 0,54	-0,85 – 0,88 -0,83 - -0,84	2,06	-3011,25	7,92
YMn <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Pbam	1,76 – 1,96	2,36 – 2,39	3,60 – 3,90	2,55-2,85	0,89	-0,57 - -0,85	2,05	*)	3,99

\*) результаты уточняются