Отчет по проведенным расчетам на аккаунтах pngavryushkin, kdlitasov, adchnyshev, aebehtenova

Тема работы

Ab-initio расчеты кристаллической структуры вещества.

Состав коллектива:

Гаврюшкин П.Н., Литасов К.Д., Чанышев А.Д., Попов З.И., Бехтенова А.Е.

Научное содержание работы:

Постановка задачи

Проведение первопринципных расчетов по предсказанию кристаллической структуры и определению свойств полиморфных модификаций устойчивых соединений при РТ параметрах, соответствующих ядру и мантии Земли. Проведение экспериментов с целью проверки наиболее перспективных теоретических результатов. Основными объектами исследования в 2015-2016 гг. являлись: 1) карбонаты щелочных и щелочноземельных металлов; 2) соединения железа с легкими элементами (нитриды, сульфиды и карбиды железа, силицид никеля);

Современное состояние проблемы

Современное состояние проблемы аналогично таковому, поисанному в отчете за прошлый год. Существенных изменений в методиках за последний год не произошло.

Подробное описание работы, включая используемые алгоритмы Используемые расчетных методы

Предсказание структур – код USPEX (<u>http://uspex.stonybrook.edu</u>), основанный на эволюционных алгоритмах на базе теории функционала плотности, реализованной в программе VASP (<u>http://www.vasp.at</u>).

Определение свойств кристаллов при высоких температурах и давлениях в программе VASP.

Объекты исследования и параметры рассчетов

Карбонаты щелочных металлов (Li,Na,K). Т=0K, P= 0, 50, 100, 150 ГПа, количество формульных единиц = 1, 2, 3, 4, 5, 6. Для каждого давления проводились расчеты на всех перечисленных количествах формульных единиц. Размер поколения составлял 40 структур, всего в каждом случае было просчитано 30 поколения.

Сульфид железа. Оптимизация ОЦК и ГЦК суперячеек железа с замещением атомов железа на атомы серы при фиксированном давлении.

Нитриды железа (γ `-Fe₄N Pm-3m, ε-Fe₃N_{0.75} P3₁2, ε-Fe₃N P3₁2, ε-Fe₃N_{1.25} P3₁2, ε-Fe₃N_{1.5} P3₁2) на интервале давления от 0 до 500 ГПа.

Карбиды железа (Pnma - Fe₃C, P6₃mc - Fe₇C₃, Pnma - Fe₇C₃, Pnma - Fe₂C, Pnnm - Fe₂C) на интервале давления от 0 до 500 ГПа.

Полученные результаты

Карбонаты щелочных металлов. На основе проведенных расчетов были определены высокобарические модификации Li_2CO_3 , Na_2CO_3 , K_2CO_3 (рис.1). Полученные структуры хорошо согласуются с результатами экспериментов по Li_2CO_3 . Проведенный кристаллохимический анализ катионных массивов позволил выявить структурный тренд, общий для общий для щелочных карбонатов и щелочных бинарных соединений (сульфидов, селенидов, германидов). На основе полученных результатов опубликована статья в журнале Crystal Growth & Design.

Сульфиды железа. Было исследовано влияние атомов серы замещающих атомы объёмно-центрированной железа на структуру И энергию кубической гексагональной плотноупакованной фаз железа на 350 ГПа при 0 К (рис. 2). Было определено, что формирование разупорядоченных твердых растворов (Fe, S) является энергетически выгодным для всех промежуточных составов, при этом случайные низко симметричные замены приводят к деформации структуры. Твердый раствор (Fe, S) - почти столь же предпочтителен, как и механическая смесь Fe-ГПУ и FeS-B2. Этот факт, в сочетании с динамической устойчивости, определяет структуру В2 как основного кандидата на серосодержащую фазу внутреннего ядра Земли. По результатам работы была опубликована статья в Geophysical Research Letters.

Силицид никеля. Предсказана новая высокобарическая полиморфная модификация, более устойчивая чем структура CsCl, которая ранее рассматривалась как наиболее вероятная модификация при давлениях больше 250 ГПа (рис.3). Результаты опубликованы в журнале Journal of Applied Crystallography.

Нитриды железа. Переход γ `-Fe₄N в ϵ -Fe₃N_{0.75} будет происходить при давлении 7 ГПа. В области 1 ГПа будет происходить переход из γ `-Fe₄N в ϵ -Fe₃N, после 25 ГПа наиболее низкой энталипией будет обладать соединение ϵ -Fe₂N. В районе 42 ГПа возможен переход из ϵ -Fe₃N в ϵ -Fe₃N_{1.25}. А при 10 ГПа ϵ -Fe₃N_{0.75} переходит в ϵ -Fe₃N_{1.5}. Для соединений с низким содержанием азота наблюдается высокий магнитный момент на атомах железа. Магнетизация ϵ -Fe₃N_{0.75} почти не изменилась по сравнению с ϵ -Fe₃N из-за эффекта компенсации, при этом с увеличением концентрации атомов азота в ряду: ϵ - ϵ -Fe₃N_{0.75}, Fe₃N, Fe₃N_{1.25}, Fe₃N_{1.5} наблюдается падение магнитного момента на атомах железа с 2,01 до 1,47 μ B.

Опубликована статья в журнале Письма в ЖЭТФ.

Карбиды железа. Недавние экспериментальные исследования показали предпочтительную устойчивость Fe₃C при параметрах ядра Земли по отношению к Fe₇C₃. Теоретический расчет при 0 K показывает возможную стабильность карбида Fe₂C при давлениях ядра Земли. В связи с этим было проведено теоретическое моделирование карбидов железа при давлениях ядра Земли. Установлены давления магнитных переходов и энергетически устойчивые фазы при 0 К и давлениях ядра Земли. Было обнаружено, что карбид железа Fe₂C с пространственной группой Pnma и Pnnm при давлении 28 ГПа будет иметь одинаковое значение рассчитанной энтальпии, а при повышении давления более низкая энтальпия будет у карбида с симметрией Pnma. Выше давления 100 ГПа у Fe₂C Pnma будет наблюдаться исчезновение магнитного момента. Результаты опубликованы в журнале Геология и геофизика.

Иллюстрации, визуализация результатов

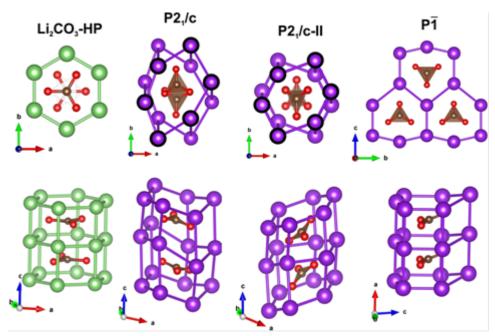


Рис.1. Высокобарические полиморфные модификации К2СО3, полученные на основе расчетов по предсказанию структур

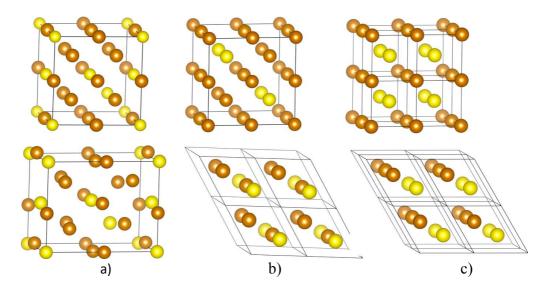


Рис.2. Неупорядоченные структуры: а) $Fe_{12}S_4$ ОЦК структура до (сверху) и после (внизу) оптимизации; b) $Fe_{12}S_4$ и c) Fe_8S_8 с ОЦК структурой (сверху) и ГПУ структурой (снизу). Атомы железа представлены коричневым, а серы желтым цветами

Эффект от использования кластера в достижении целей работы

Проведенные расчеты позволили целенаправленно провести экспериментальные исследования щелочных карбонатов и сконцентрироваться на наиболее интересных областях давления, что позволило синтезировать ряд новых полиморфных модификаций K_2CO_3 .

Опубликованные работы за 2015-2016 гг.

1 Toward analysis of structural changes common for alkaline carbonates and binary compounds: prediction of high-pressure structures of Li2CO3, Na2CO3, and K2CO3 / Gavryushkin, P. N., Behtenova, A., Popov, Z. I., Bakakin, V. V., Likhacheva, A. Y., Litasov, K. D., & Gavryushkin, A. // Crystal Growth & Design. – 2016. – T. 16. – №. 10. – C. 5612-5617. http://pubs.acs.org/doi/abs/10.1021/acs.cgd.5b01793 **IF=4.425**

2 Stability of B2-type FeS at Earth's inner core pressures / Gavryushkin, P. N., Popov, Z.

I., Litasov, K. D., Belonoshko, A. B., & Gavryushkin, A. // Geophysical Research Letters. – 2016. – V.43. – I.16. – P.8435-8440. **IF=4.212** http://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/2016GL069374/full

- 3 Unbiased crystal structure prediction of NiSi under high pressure / P. N. Gavryushkin, Z.
- I. Popov, K. D. Litasov and A. Gavryushkin // J. Appl. Cryst. (2015). 48, 906–908 IF=2.57 http://scripts.iucr.org/cgi-bin/paper?s1600576715005488
- 4 Теоретическое исследование нитридов железа γ '-Fe4N и ϵ -FexN при давлениях до 500 ГПа / З.И. Попов, К.Д. Литасов, П.Н. Гаврюбкин, С.Г. Овчинников, А.С. Федоров / Письма в ЖЭТФ, 2015, том 101, вып. 6, с. 405 409 **IF=1.172**
- 5 ПЕРВОПРИНЦИПНЫЕ РАСЧЕТЫ УРАВНЕНИЙ СОСТОЯНИЯ И ОТНОСИТЕЛЬНОЙ СТАБИЛЬНОСТИ КАРБИДОВ ЖЕЛЕЗА ПРИ ДАВЛЕНИЯХ ЯДРА ЗЕМЛИ / К.Д. Литасов, З.И. Попов, П.Н. Гаврюшкин, С.Г. Овчинников, А.С. Федоров // Геология и геофизика. − 2015. − №1-2. с.214-223 **IF= 1.288**

Ваши впечатления от работы вычислительной системы и деятельности ИВЦ НГУ, а также Ваши предложения по их совершенствованию

Коллектив авторов выражает благодарность за помощь в решении возникающих вопросов и поддержку стабильной работы суперкомпьютера системному администратору Владиславу Калюжному.

Список использованных источинков

Kresse, G. and J. Furthmuller (1996). "Efficiency of ab-initio total energy calculations for metals and semiconductors using a plane-wave basis set." <u>Computational Materials</u> Science 6(1): 15-50.

Kresse, G. and D. Joubert (1999). "From ultrasoft pseudopotentials to the projector augmented-wave method." <u>Physical Review B</u> 59(3): 1758-1775.

Lyakhov, A. O., A. R. Oganov and M. Valle (2010). "How to predict very large and complex crystal structures." <u>Computer Physics Communications</u> 181(9): 1623-1632.

Oganov, A. R., C. W. Glass and S. Ono (2006). "High-pressure phases of CaCO3: Crystal structure prediction and experiment." <u>Earth and Planetary Science Letters</u> 241(1-2): 95-103.

Salager, E., G. M. Day, R. S. Stein, C. J. Pickard, B. Elena and L. Emsley (2010). "Powder Crystallography by Combined Crystal Structure Prediction and High-Resolution H-1 Solid-State NMR Spectroscopy." <u>Journal of the American Chemical Society</u> 132(8): 2564. Suito, K., J. Namba, T. Horikawa, Y. Taniguchi, N. Sakurai, M. Kobayashi, A. Onodera, O. Shimomura and T. Kikegawa (2001). "Phase relations of CaCO3 at high pressure and high temperature." <u>American Mineralogist</u> 86(9): 997-1002.