ОТЧЕТ О ПРОДЕЛАННОЙ РАБОТЕ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ ОБОРУДОВАНИЯ ИВЦ НГУ

1. Аннотация

В данной работе на основе первопринципных расчетов в рамках теории функционала плотности и алгоритмов предсказания структур определены фазы карбидов и нитридов железа устойчивые при *PT*-параметрах ядра Земли. Показано, что карбид железа Fe_7C_3 не устойчив и разлагается на смесь более простых карбидов Fe_2C и Fe_3C во всем интервале давлений характерных для внутреннего ядра Земли. Дальнейшее разложение карбида Fe_3C на смесь Fe_1Fe_2C оказывается невыгодным. Также предсказана новая низкотемпературная модификация Fe_3C -*C2/m*-II динамически и термодинамически устойчивая в интервале давлений 290-305 ГПа. При давлениях 300-400 ГПа были обнаружены три новые структуры нитридов обогащенных железом Fe_3N , Fe_2N и FeN. FeN претерпевает структурные переходы из ромбической (*Pnma*) в кубическую (*P*2₁3) модификации при давлениях выше 263 ГПа. Fe₂N изоструктурен Fe_2C -*Pnma*-I, а Fe₃N-*C2/m* – Fe_3C -*C2/m*-II. Нитрид Fe_4N_3 устойчив при давлениях до 306 ГПа, выше этого давления он распадается на $2Fe_2N$ + FeN.

2. Тема работы

Фазовые соотношения в системах Fe-C и Fe-N при высоких давлениях и температурах.

3. Состав коллектива

- 1. Литасов Константин Дмитриевич; Новосибирский Государственный Университет, в.н.с.
- 2. Гаврюшкин Павел Николаевич; Новосибирский Государственный Университет, Институт Геологии и Минералогии им. В.С. Соболева СО РАН; доцент, с.н.с.
- Сагатов Нурсултан; Институт Геологии и Минералогии им. В.С. Соболева СО РАН; аспирант, м.н.с.
- Ращенко Сергей Владимирович; Новосибирский Государственный Университет, Институт Геологии и Минералогии им. В.С. Соболева СО РАН; старший преподаватель, с.н.с.
- 5. Бехтенова Алтына Ербаяновна; Новосибирский Государственный Университет, Институт Геологии и Минералогии им. В.С. Соболева СО РАН; аспирант, м.н.с.
- 6. Сагатова Динара; Институт Геологии и Минералогии им. В.С. Соболева СО РАН; аспирант, м.н.с.
- 7. Банаев Максим Валерьевич; Новосибирский Государственный Университет; студент

8. Донских Катерина Георгиевна; Новосибирский Государственный Университет, студент

4. Научное содержание работы

4.1. Постановка задачи

Проведение первопринципных расчетов по предсказанию кристаллической структуры и свойств возможных фаз ядра Земли и построение фазовых *РТ*-диаграмм.

4.2. Современное состояние проблемы

Исследование фазовых соотношений и *PT*-диаграмм соединений железа с легкими элементами при высоких давлениях является одной из важных задач определения состава и структуры ядра Земли. В силу трудности проведения эксперимента при давлениях, характерных для ядра Земли - до 365 ГПа, квантово-химические первопринципные расчеты являются эффективным инструментом для подобных исследований. С появлением алгоритмов поиска кристаллических структур, таких как USPEX и AIRSS, количество исследований и данных о соединениях железо-легкий элемент значительно увеличилось. В частности проведены расчеты по поиску промежуточных составов и структур систем Fe-C, Fe-H, Fe-O, Fe-Si, Fe-S, и Fe-P до давлений 400 ГПа. Для системы Fe-N таких расчетов не проводилось. Для системы Fe-P имеющиеся результаты требуют пересмотра. Этому свидетельствует фазовый переход железа из ОЦК- в ГПУмодификацию, который по результатам работы имеет место при ~150 ГПа, что в 10 раз превышает экспериментальное значение. Стоит отметить, что все имеющиеся теоретические результаты относятся к 0 К. Поэтому важно провести исследование фазовых соотношений в данных системах с учетом температурного эффекта.

4.3. Подробное описание работы, включая используемые алгоритмы

С помощью эволюционных алгоритмов, реализованных в программном пакете USPEX, и алгоритма случайной выборки, реализованного в программе AIRSS, мы провели поиск стабильных структур и промежуточных стехиометрий в системах Fe-C и Fe-N при 100, 200, 300 и 400 ГПа. Все расчеты проводились в рамках теории функционала плотности с помощью программного пакета VASP. На основе предсказанных структур методом решеточной динамики в квазигармоническом приближении (QHA), были рассчитаны фазовые *PT*-диаграммы соединений, установлена их динамическая и термодинамическая стабильности и проведено сравнение полученных результатов с экспериментальными данными.

4.4. Полученные результаты

<u>Fe-C</u>

Полученные данные по поиску структур Fe₂C, Fe₃C и Fe₇C₃ в диапазоне давлений 100-400 ГПа суммированы на рис. 1. Для карбида железа Fe₂C были найдены две структуры Fe₂C с одинаковой симметрией *Pnma*, которые считались одинаковыми. Структуру, найденную Верасигхе и соавторами (Weerasinghe et al., 2011), мы будем называть *Pnma*-I, найденную Бажановой и со-авторами (Бажанова и др., 2012) - *Pnma*-II. Проведенный нами топологический анализ показал, что это две различные структуры, характеризующиеся различными координационными многогранниками и их взаимным расположением. В структуре *Pnma*-I атомы углерода окружены девятью атомами, а в структуре *Pnma*-II – восемью атомами железа. Координационный многогранник в первом случае трехшапочная, а во втором – двухшапочная тригональная призма. Расчеты дисперсионных кривых фононов свидетельствуют о динамической стабильности обеих *Pnma*-I фаза переходит в *Pnma*-II при 330 ГПа.

В ходе поиска структур Fe₃C с низкой энтальпией, были выявлены предсказанные в предыдущих работах структуры Fe₃C: цементит, *Cmcm* и *I*4. Фаза *C*2/*m*, предсказанная в работе (Бажанова и др., 2012), не была обнаружена. Тем не менее, оба метода выявили новую структуру с аналогичной группой симметрии (*C*2/*m*). Далее, структуру, найденную в работе (Бажанова и др., 2012), мы будем обозначать *C*2/*m*-I, найденную в рамках настоящего исследования - *C*2/*m*-II.

C2/m-II – это моноклинный аналог структуры *Стст*, предсказанной в работе (Weerasinghe et al., 2011). В структуре *C2/m*-II координационное число углерода равно 9, а координационный многогранник представляет собой трехшапочную тригональную призму. При 300 ГПа, разница энтальпий *C2/m*-II и *Стст* составляет ~18 мэВ/ф.е и сохраняется приблизительно постоянной вплоть до давления 400 ГПа.

Наличие фазы *C2/m*-II несколько сужает поле устойчивости цементита, который остается энергетически выгодным вплоть до давления 291 ГПа, выше которого переходит в фазу *C2/m*-II, стабильную до ~ 305 ГПа (рис. 2). Выше этого давления фазы *I*4 и *C2/m*-I становятся энергетически выгоднее фазы *C2/m*-II. Фононные дисперсионные кривые подтверждают динамическую стабильность цементита и предсказанных фаз *I*4, *C2/m*-I и *C2/m*-II при давлениях ядра Земли.

В случае карбида железа Fe_7C_3 были найдены известная гексагональная структура *h*-Fe₇C₃ (*P*6₃*mc*) и новая структура с симметрией *C*2/*m*. В структуре Fe₇C₃-*C*2/*m*, углерод представлен в семерной и восьмерной координациях по железу, координационные многогранники – куб и одношапочная тригональная призма. Также в ходе исследования мы учитывали ромбическую фазу *o*-Fe₇C₃, синтезированную Пресчером и соавторами (Prescher et al., 2015), которая не могла быть найдена в силу большого количества атомов в элементарной ячейке. Статические расчеты зависимости энтальпии от давления показали, что до 110 ГПа стабильной модификацией является о-Fe₇C₃. Выше этого давления энергетически выгодной становится *h*-Fe₇C₃, а при 366 ГПа Fe₇C₃-*C*2/*m*.

Предыдущие первопринципные расчеты свидетельствуют о том, что карбид Fe₇C₃ нестабилен при давлениях выше 330 ГПа, где происходит его разложение по реакции Fe₇C₃ \rightarrow Fe₃C + 2Fe₂C. Наш расчет энтальпии реакции Fe₇C₃ \rightarrow Fe₃C + 2Fe₂C показал, что Fe₇C₃ стабилен до 260 ГПа и выше этого давления распадается.



Рис. 1. Выпуклые оболочки системы Fe-C при 0 К и разных давлениях. Залитые квадраты обозначают стабильные структуры, пустые треугольники – метастабильные структуры.

Расчет энергии Гиббса свидетельствует, что *Pnma*-I является низкотемпературной фазой, которая при нагреве до 600 K, переходит в фазу *Pnma*-II (рис. 2а). Таким образом, фаза *Pnma*-II оказывается более выгодной во всем интервале *PT*-параметров ядра и мантии Земли, чем *Pnma*-I. Рассчитанная *PT*-диаграмма Fe₃C (рис. 2б), свидетельствует о широком поле стабильности фазы *I*4, покрывающем весь интервал давлений и температур внутреннего ядра Земли. Предсказанная нами фаза *C*2/*m*-II является низкотемпературной. Верхняя граница её устойчивости по температуре не превышает 400 K. Выше этой

температуры фаза *C*2/*m*-II переходит в цементит и Fe₃C-*I*-4. Фаза *C*2/*m*-I, не имеет поля стабильности в рассмотренном интервале давлений, до 400 ГПа.



Рис. 2. РТ-диаграммы Fe₂C (а) и Fe₃C (б).

Fe-N

Наши предсказанные выпуклые оболочки при различных давлениях и фазовая диаграмма системы Fe-N показаны на рис. 3. Во время поиска стабильных составов и структур в обогащенной Fe части диаграммы было обнаружено, что Fe₃N, Fe₂N и Fe₄N₃ являются термодинамически стабильными в различном диапазоне давлений. Для Fe₃N обнаружена структура с симметрией С2/т. Эта структура становится энергетически выгодной относительно разложения на 5Fe + Fe₄N₃ выше 231 ГПа. Найденная структура Fe₂N характеризуется пространственной группой Pnma. Fe₂N-Pnma становится энергетически устойчивым по отношению к разложению на Fe₄N₃ + 2Fe₃N выше 240 ГПа. Для Fe₄N₃ мы предсказали структуру с пространственной группой *Imm*2. Fe₄N₃-*Imm*2 оказался устойчивым по отношению к разложению на Fe₂N + 2FeN ниже 306 ГПа. Для FeN предсказаны две устойчивые структуры. Первая структура, FeN-Pnma, энергетически выгодна до 263 ГПа. Выше этого давления FeN-*Pnma* превращается в структуру FeN-P2₁3. В части, обогащенной азотом, было обнаружено, что FeN₂ термодинамически устойчив во всем диапазоне давлений, в то время как FeN₄ устойчив при давлениях ниже 343 ГПа. Для FeN₂ наш расчет выявил две структуры с низкой энтальпией: FeN₂-Pnnm, стабильная от 100 до 223 ГПа, и FeN₂-P6₃/*mcm*, стабильный от 223 до по крайней мере 400 ГПа. Для FeN₄ мы обнаружили две энергетически выгодные структуры: FeN₄-P1 при 100-214 ГПа и FeN₄-Сттт при 214-400 ГПа. Результаты расчетов для нитридов железа, обогащенных азотом, хорошо согласуются с предыдущими теоретическими работами.



Рис. 3. Выпуклые оболочки системы Fe-N при 0 К и разных давлениях. Залитые квадраты обозначают стабильные структуры, пустые треугольники – метастабильные структуры.

5. Эффект от использования кластера в достижении целей работы

Кластер ИВЦ НГУ является основным кластером нашей группы, без использования ресурсов кластера достижение большинства результатов было бы технически невозможным.

6. Перечень публикаций

1. Gavryushkin P.N., **Sagatov N.**, Popov Z.I., Bekhtenova A., Inerbaev T.M. and Litasov K.D. Structure and Properties of New High-Pressure Phases of Fe_7N_3 // JETP Letters. – 2018. – V. 107. – No 6. – P. 379-383.

2. **Sagatov N.**, Gavryushkin P.N., Inerbaev T.M. and Litasov K.D. New high-pressure phases of Fe_7N_3 and Fe_7C_3 stable at Earth's core conditions: evidences for carbon–nitrogen isomorphism in Fe-compounds // RSC Advances. – 2019. – V. 9. – No 7. – P. 3577-3581.

3. Сагатов Н.Е., Гаврюшкин П.Н., Медриш И.В., Инербаев Т.М. и Литасов К.Д. Фазовые соотношения карбидов железа Fe₂C, Fe₃C, Fe₇C₃ при давлениях и температурах ядра Земли // Геология и геофизика. DOI: 10.15372/GiG2019146