Электронный научно-информационный журнал «Вестник Отделения наук о Земле РАН» №1(24)′2006 ISSN 1819 – 6586

URL: http://www.scgis.ru/russian/cp1251/h dgggms/1-2006/informbul-1 2006/term-2.pdf

СИСТЕМА CAMGSI₂O₆-CAFESI₂O₆-NAALSI₂O₆ ПРИ 7-24 ГПА И 1600-2250°С: МОДЕЛИРОВАНИЕ МИНЕРАЛЬНЫХ АССОЦИАЦИЙ ВЕРХНЕЙ МАНТИИ И ПЕРЕХОДНОЙ ЗОНЫ

Бобров А.В. (геол. ф-т МГУ), **Литвин Ю.А.** (ИЭМ РАН), **Коджитани Х., Акаоги М.** (Ун-т Гакушуин, Токио) archi3@yandex.ru

Ключевые слова: мантия, переходная зона, фазовые превращения, пироксен, эклогит, мэйджорит

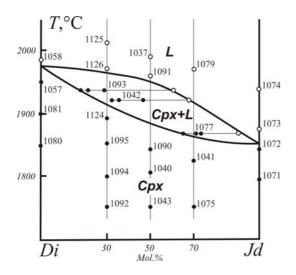
Система диопсид-геденбергит-жадеит традиционно вызывает интерес петрологов, так как омфацит является главным компонентом эклогитов-продуктов высокогобарного метаморфизма базальтов. Минералы эклогитов также пользуются широким распространением среди включений в природных алмазах из кимберлитов и лампроитов. Считается, что набор минеральных включений в алмазе отражает фазовые равновесия на глубинах 150–200 км, отвечающих давлениям ~5,5–7 ГПа. Однако в течение двух последних десятилетий были описаны алмазы, захваченные на еще больших глубинах в пределах переходной зоны (410–660 км) и нижней мантии [1]. Эти включения представлены ультравысокобарными минеральными ассоциациями мэйджорита, CaSiO₃ и MgSiO₃ перовскита, ферропериклаза, магнезиовюстита. Судя по присутствию богатого Na и Si мэйджорита, в наиболее глубинных частях верхней мантии и переходной зоне выделяется эклогитовый слой, что противоречит модели однородной, динамичной Земли пиролитового состава [2]. Экспериментальное изучение системы CaMgSi₂O₆—CaFeSi2O6—NaAlSi2O6 при 7–24 и 1600–2250°C было проведено нами с целью уточнения границы пироксен-гранатового перехода в зависимости от состава пироксена и установления влияния CaFeSi₂O₆ геденбергита на фазовые отношения в эклогитах при высоких давлениях.

Фазовые отношения в системе $CaMgSi_2O_6$ (Di)— $CaFeSi_2O_6$ (Hd)— $NaAlSi_2O_6$ (Jd), моделирующей природные минеральные ассоциации эклогитов, были изучены для составов $Di_{70}Jd_{30}$, $Di_{50}Jd_{50}$, $Di_{30}Jd_{70}$, $Di_{20}Hd_{20}$ и $Di_{40}Hd_{10}Jd_{50}$ (мол.%) в ИЭМ РАН на аппарате типа «наковальня с лункой» (7 $\Gamma\Pi a$) и в Университете Гакушуин (Токио, Япония) с использованием аппарата высокого давления типа «разрезной цилиндр» (12—24 $\Gamma\Pi a$).

Фазовые отношения в системе Di–Jd при 7 ГПа характеризуются формированием непрерывной серии твердых растворов (рис. 1). Диаграмма построена на основании полученных нами температур плавления краевых членов. При 1980°C (опыт 1058) образуется агрегат игольчатых кристаллов диопсида, представляющий собой продукт закалки расплава. Полное плавление жадеита, приводящее к образованию однородного прозрачного стекла, происходило при 1870°С (опыт 1073). Для промежуточных составов при высоких температурах были получены закалочные кристаллы пироксена, отвечающие полному плавлению (опыты 1125, 1126, 1037, 1091 и 1079). В результате проведенных экспериментов была построена линия ликвидуса, ниже которой в образцах обнаруживались порфировые кристаллы клинопироксена (20-50 мкм), погруженные в богатое Jd стекло или агрегат закалочных скелетных кристаллов. Порфировые кристаллы клинопироксена обогащены диопсидом и содержат значительную примесь CaAl₂SiO₆ Са-Чермака и Mg₂Si₂O₆ клиноэнстатита относительно стартовых составов клинопироксена $Di_{70}Jd_{30}$ (опыт 1093), $Di_{50}Jd_{50}$ (опыт 1042), and $Di_{30}Jd_{70}$ (опыт 1077). Межзерновые стекла содержат повышенное количество Si и примесь Na, что позволяет рассматривать данную систему как псевдобинарную. Предварительные эксперименты в содержащих Fe системах Di₈₀Hd₂₀ и $Di_{40}Hd_{10}Jd_{50}$ показали, что добавление $CaFeSi_2O_6$ не влияет на полную смесимость пироксеновых компонентов при 7 ГПа, а температура ликвидуса снижается до 1790 и 1820°С для составов $Di_{80}Hd_{20}$ и $Di_{40}Hd_{10}Jd_{50}$ соответственно.

Фазовые отношения в системе $CaMgSi_2O_6$ – $NaAlSi_2O_6$ при 1600° С и 12–24 ГПа показаны на рис. 2. Ниже 13 ГПа стабилен только клинопироксен $CaMgSi_2O_6$ · $NaAlSi_2O_6$ (Cpx_{ss}), который при повышении давления разлагается с образованием ассоциации граната (Grt) и стишовита (Grt). Появление граната (мэйджорита) зависит от состава исходного Grt: первые кристаллы Grt возникают при G

17 ГПа. Количество Grt быстро возрастает с 18 ГПа, когда Px растворяется в структуре Grt, и в Di-части системы возникают гранатиты. Появление Grt всегда сопровождается St. В богатых Di системах ($Di_{70}Jd_{30}$, $Di_{50}Jd_{50}$) выше 18.5 ГПа всегда образуется $CaSiO_3$ (рентгеноаморфная фаза, предположительно со структурой перовскита, Ca-Pv) вместе с Grt и St, продуктами разложения пироксена при ~18 ГПа. При 24 ГПа в системе $Di_{70}Jd_{30}$ были получены Grt, Ca-Pv, St и $MgSiO_3$ ильменит (Mg–II) в результате дальнейшей диссоциации Grt.



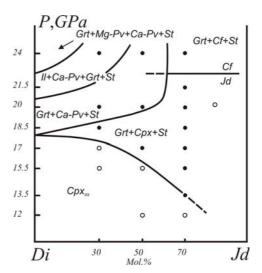


Рис.1. Т–X фазовая диаграмма системы CaM- gSi_2O_6 –NaAl Si_2O_6 при 7 GPa. Точками показаны составы клинопироксена, полые кружки отражают состав расплава, сосуществующие фазы соединены коннодами.

Рис.2. Р–X фазовая диаграмма системы CaM- gSi_2O_6 –NaAl Si_2O_6 при 1600° С. Точками отмечены парагенезисы с гранатом, полыми кружками – без граната.

Составы сосуществующих Срх и Grt при 13.5–21.5 ГПа и 1600°C сильно зависят от давления. Содержание Jd в Срх растет с давлением, достигая максимального значения (95 мол.% NaAlSi₂O₆) при 21.5 ГПа для состава $Di_{30}Jd_{70}$. Богатый Jd омфацит стабилен до более высоких давлений, чем богатый Di пироксен, и замещается ассоциацией NaAlSiO₄ + St при ~22 GPa. NaAlSiO₄ имеет структуру кальциоферрита (Cf) и содержит до 20 мол.% MgAl₂O₄. Мы провели серию экспериментов с целью оценки влияния давления на состав мэйджорита. С ростом давления Grt, содержащий ~3 ф.е. Si⁴⁺, обедняется Al и обогащается Si (до 3,619 ф.е. Si⁴⁺) и Na (до 0,735 ф.е. Na⁺), так что содержание энстатита и Na-Px в составе мэйджорита увеличивается.

Эксперименты с составами, богатыми Fe ($Di_{80}Hd_{20}$ и $Di_{40}Hd_{10}Jd_{50}$), показывают, что Grt в ассоциации с St и Cpx устойчив при 15.5 ГПа в Jd—части системы. При 20 GPa Cpx исчезает, а Grt начинает разлагаться с выделением Ca-Pv. В исходной смеси $Di_{80}Hd_{20}$ возникает Cpx совместно с Grt, Ca-Pv и St, что свидетельствует о стабилизирующем влиянии CaFeSi $_2O_6$ (аналогично Jd) на устойчивость пироксена. При 24 ГПа Grt частично разлагается с образованием Ca-Pv и Mg— II.

Результаты наших экспериментов применимы к переходной зоне Земли (410–660 км), свидетельствуя о широком поле перехода от эклогита к гранатиту. Кроме того, полученные минеральные ассоциации моделируют парагенезисы включений в природных алмазах, образовавшихся в условиях переходной зоны и нижней мантии.

Исследования выполнены при финансовой поддержке $P\Phi\Phi U$ (гранты 04-05-64979, 05-05-64101) и Программы PAH 27- Π

Литература

- 1. *Stachel T.* Diamonds from the asthenosphere and the transition zone // Eur. J. Mineral. 2001. V.13. PP. 883–892.
- 2. Ringwood A.E. Phase transformations and their bearing on the constitution and dynamics of the mantle // Geochim. Cosmochim. Acta. 1991. V. 55. PP. 2083–2110.

Вестник Отделения наук о Земле РАН - №1 (24) 2006 Информационный бюллетень Ежегодного семинара по экспериментальной минералогии, петрологии и геохимии 2004 года (ЕСЭМПГ-2006) URL: http://www.scgis.ru/russian/cp1251/h_dgggms/1-2006/informbul-1_2006/term-2.pdf Опубликовано 1 июля 2006 г

© Вестник Отделения наук о Земле РАН, 1997 (год основания), 2006 При полном или частичном использовании материалов публикаций журнала, ссылка на «Вестник Отделения наук о Земле РАН» обязательна