

УДК 552.18

**ПЕРИТЕКТИЧЕСКОЕ РАЗЛОЖЕНИЕ РИНГВУДИТА  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$  С ОБРАЗОВАНИЕМ СТИШОВИТА В ПЕРЕХОДНОЙ ЗОНЕ МАНТИИ (ЭКСПЕРИМЕНТ ПРИ 20 ГПа)**

**Спивак А.В.<sup>1</sup>, Литвин Ю.А.<sup>1</sup>, Захарченко Е.С.<sup>1</sup>, Дубровинский Л.С.<sup>2</sup>**

<sup>1</sup>Институт экспериментальной минералогии им. Д.С. Коржинского РАН (ИЭМ РАН), <sup>2</sup> Баварский исследовательский Институт экспериментальной геохимии и геофизики Университета Байройта (БГИ) (spivak@iem.ac.ru)

**PERITECTIC DECOMPOSITION OF RINGWOODITE  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$  WITH THE FORMATION OF STISHOVITE IN THE TRANSITIONZONE OF THE MANTLE (EXPERIMENT AT 20 GPa)**

**Spivak A.V.<sup>1</sup>, Litvin Yu.A.<sup>1</sup>, Zakharchenko E.S.<sup>1</sup>, Dubrovinsky L.C.<sup>2</sup>**

<sup>1</sup>D.S.Korzhinskii Institute of Experimental Mineralogy (IEM RAS), <sup>2</sup>Bavarian Research Institute of Experimental Geochemistry and Geophysics (BGI) University of Bayreuth (spivak@iem.ac.ru)

**Abstract.** Experimental studies of phase relations of the diamond-forming system  $\text{MgO}-\text{FeO}-\text{SiO}_2-\text{Carb}^*$  - C [where Carb \* =  $(\text{Na}, \text{Ca}, \text{K})\text{CO}_3$ ] were carried out in its polythermal section  $(\text{Mg}_2\text{SiO}_4 + \text{Carb}^*) - (2\text{FeO}\cdot\text{SiO}_2 + \text{Carb}^*)$  at 20 GPa. In the region of high-iron compositions with  $\text{Mg}_2\text{SiO}_4$  contents in the range 5-25 wt. %, the peritectic reaction of ringwoodite  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$  and silicate-carbonate melt was established with the formation of magnesiowustite  $(\text{Fe}, \text{Mg})\text{O}$ , stishovite  $\text{SiO}_2$  and carbonate phases of Na, Ca and K. A reaction with formation of Ca-perovskite  $\text{CaSiO}_3$  was also realized.

**Keywords:** substance of the transition zone of the mantle, magmatic evolution, stishovite paradox, parental melts-solutions, carbonatite parental medium, fractional ultrabasite-basite evolution, physico-chemical experiment

Рингвудит  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$  обосновывается как главная ультрабазитовая фаза переходной зоны мантии на глубинах 400 – 660 км (19 – 24 ГПа). Минералы рингвудита идентифицированы только в алмазах как парагенные включения. Среди включений в алмазах обнаруживается также стишовит, базитовый минерал. Это является признаком ультрабазит-базитовой эволюции не только алмазообразующих силикат-карбонат-углеродных расплавов, но и коренных силикатных магм переходной зоны (Spivak, Litvin, 2018). В оценке общего химического и фазового состава алмазообразующих сред переходной зоны мантии главное значение имеют минералогические данные исследований сингенетических включений в алмазах, генезис которых связан с соответствующими глубинами мантии Земли. Во включениях в природных алмазах, образованных на глубинах переходной зоны, главные минералы представлены вадслентом и рингвудитом (высокобарными полиморфами оливинового состава  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$ ) и мэйджоритовым гранатом, а также оксидными минералами – магнезиовюститом  $(\text{Fe}, \text{Mg})\text{O}$  и стишовитом  $\text{SiO}_2$ , а также карбонатами Na, Mg, Fe, Ca и K (Kaminsky, 2012). По минералогическим данным ультраосновные и основные оксидно-силикатные, а также карбонатитовые ассоциации были классифицированы как исходный материал нижней мантии. Главные первичные минералы включений в глубинных алмазах в модальном отношении совпадают с экспериментально обоснованными породообразующими минералами мантии на соответствующих глубинах (Akaogi, 2007). Для PT условий стабильности рингвудита в результате экспериментальных исследований субсолидусных превращений в системе  $\text{Mg}_2\text{SiO}_4 - \text{Fe}_2\text{SiO}_4$  (Ito, Takahashi, 1989) оказалось, что железистый компонент нестабилен и диспропорционирует на стишовит и вюстит, с чем связано формирование двух стишовит-содержащих субсолидусных ассоциаций: (1) рингвудит  $(\text{Mg}, \text{Fe})_2\text{SiO}_4$  + стишовит  $\text{SiO}_2$  + ферропериклаз-магнезиовюститовые твердые растворы  $(\text{MgO}/\text{FeO} \leftrightarrow \text{FeO}/\text{MgO})$  и (2) магнезиовюстит  $(\text{Fe}, \text{Mg})\text{O}$  + стишовит  $\text{SiO}_2$ . Тем не менее, данные по фазовым отношениям в условиях субсолидуса не раскрывают физико-химический механизм образования данных ассоциаций.

Основная цель данной работы состоит в экспериментальном обосновании физико-химического механизма разложения рингвудита с образованием стабильной ассоциации стишовита и фаз твердых растворов периклаз-вюстит в результате ультрабазит-базитовой магматической эволюции в условиях переходной зоны мантии Земли.