

# ГРАНИТЫ И ЭВОЛЮЦИЯ ЗЕМЛИ: мантия и кора в гранитообразовании

## GRANITES AND THE EARTH'S EVOLUTION: the Mantle and the Crust in Granite Origin



28–31  
August  
Ekaterinburg  
Russia  
2017



Материалы III международной геологической конференции  
*Proceedings of the 3<sup>rd</sup> International Geological Conference*

РОССИЙСКАЯ АКАДЕМИЯ НАУК  
УРАЛЬСКОЕ ОТДЕЛЕНИЕ  
ИНСТИТУТ ГЕОЛОГИИ И ГЕОХИМИИ им. академика А.Н. ЗАВАРИЦКОГО  
ФАНО РОССИИ  
РОССИЙСКИЙ ФОНД ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ  
УРАЛЬСКИЙ РЕГИОНАЛЬНЫЙ ПЕТРОГРАФИЧЕСКИЙ СОВЕТ МЕЖВЕДОМСТВЕННОГО  
ПЕТРОГРАФИЧЕСКОГО КОМИТЕТА ОНЗ РАН

## **ГРАНИТЫ И ЭВОЛЮЦИЯ ЗЕМЛИ: мантия и кора в гранитообразовании**

*Материалы III международной геологической конференции*

**28–31 августа 2017 г.  
Екатеринбург, Россия**

## **GRANITES AND THE EARTH'S EVOLUTION: the Mantle and the Crust in Granite Origin**

*Proceedings of the 3<sup>rd</sup> International Geological Conference*

**28-31 August 2017  
Ekaterinburg, Russia**

ЕКАТЕРИНБУРГ  
2017

УДК 552.31+553.521+550.31

*Председатели оргкомитета конференции: Редколлегия:*

к.г.-м.н. Е.В. Аникина

д.г.-м.н., проф. Г.Б. Ферштатер (отв. редактор)

д.г.-м.н., проф. Г.Б. Ферштатер

к.г.-м.н. Т.А. Осипова (зам. председателей оргкомитета)

к.г.-м.н. Г.А. Каллистов (ученый секретарь конференции)

к.г.-м.н. Г.Ю. Шардакова (ученый секретарь конференции)

**Граниты и эволюция Земли: мантия и кора в гранитообразовании.** Материалы III международной геологической конференции, 28–31 августа 2017 г., Екатеринбург, Россия. – Екатеринбург: ИГГ УрО РАН, 2017. – 384 с.

ISBN 978-5-7691-2482-2

В сборнике представлены материалы исследований ведущих российских и зарубежных специалистов по гранитной петрологии. Рассмотрен широкий круг актуальных вопросов эволюции гранитоидного магматизма в геологической истории Земли, физико-химических и геотектонических условий формирования кислых расплавов, механизмов мантийно-корового взаимодействия, вещественных особенностей гранитных пород, связанных с разными источниками, их рудоносности.

Для широкого круга специалистов, аспирантов, студентов.

Утверждено к печати Ученым советом Института геологии и геохимии  
им. академика А.Н. Заварыцкого УрО РАН

*Материалы публикуются в авторской редакции*

*Chairmens:*

Dr. Elena V. Anikina

*Editorial Board:*

Dr., Prof. German B. Fershtater

Dr., Prof. German B. Fershtater (editor)

Dr. Tatyana A. Osipova (vice-chairman)

Dr. Gennadiy A. Kallistov (scientific secretary)

Dr. Galina Yu. Shardakova (scientific secretary)

Dr., Prof. German B. Fershtater

**Granites and the Earth's Evolution: the Mantle and the Crust in Granite Origin.** Proceedings of the 3<sup>rd</sup> International Geological Conference, 28–31 August 2017, Ekaterinburg, Russia. – Ekaterinburg: IGG UB RAS, 2017. – 384 p.

Abstract volume includes the leading Russian and abroad scientists presentations focusing on different aspects of granite petrology: granitoid magmatism evolution in the Earth history, physico-chemical and tectonic conditions of granitic melt generation, mantle-crust interaction mechanisms, chemical features of granites generated from different sources, metallogeny of granitic rocks.

The materials of the volume are of a broad interest for geologists, earth scientists and students.

Approved for publishing by the Academic Board, A.N. Zavaritsky Institute of Geology and Geochemistry  
of Ural Branch Russian Academy Sciences

*Submitted materials are published in author's edition*

ISBN 978-5-7691-2482-2

© ИГГ УрО РАН, 2017

© Коллектив авторов, 2017

## ВЛИЯНИЕ ФЛЮИДНОГО РЕЖИМА НА ПЛАВЛЕНИЕ ПОРОД ОКЕАНИЧЕСКОЙ КОРЫ (ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ ДАННЫЕ) ПРИ 900–1000 °С, 5–10 КБАР

Ходоревская Л.И.

Институт экспериментальной минералогии РАН, Черноголовка, Московской обл., Россия,  
khodorevskaya@mail.ru

Процессы образования расплавов в породах океанической коры (базальты и их метаморфизованные аналоги) происходят либо в отсутствие флюидной фазы (закрытая система) либо в присутствии флюида (открытая система). К моделям выплавления гранитоидов в отсутствие флюидной фазы (или незначительном влиянии флюида) можно отнести фракционную кристаллизацию плавящихся пород основного состава, смешение основных и кислых магм, контаминацию базальтовых магм коровыми сиалическим материалом и, наиболее популярную в последние десятилетия, модель дегидратационного плавления. В основе этой модели лежит то положение, что вода, связанная в водосодержащих минералах океанической коры, в основном в амфиболах, освобождается при реакциях дегидратации и, понижая температуры плавления пород, стимулирует образование расплава с дальнейшим его отделением от тугоплавкого остатка и подъемом в верхние этажи коры, либо существованием в виде лейкосомы мигматитов. При температурах менее 900 °С, давлении 5–10 кбар метабазиты плавятся слабо, количество расплава составляет следовые величины. Значимое увеличение плавления амфиболита начинается при температуре около 900 °С, и уже при 1000 °С составляет 30–40 %. Образующиеся расплавы в основном кислые варьируют от дацитов до риолитов. На рис. 1 соотношение  $\text{SiO}_2$ –( $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ ) в подобных расплавах представлено 1.

Другой тип моделей описывает плавление метабазитов в условиях открытой системы. В подобных случаях объемы возникающих расплавов будут определяться не только количеством водосодержащих минералов в породе, температурой и давлением, но и соотношением флюид/порода. Многообразие выплавляющихся расплавов от щелочных до кислых будет в значительной степени определяться составом флюидов, фильтрующихся через метабазиты.

Наиболее простая и наиболее изученная из этих моделей – взаимодействие метабазитов с  $\text{H}_2\text{O}$  флюидом. Многочисленные исследования [Helz, 1976; Beard, Lofgren, 1991; и др.] показали, что составы подобных образующихся расплавов не сильно отличаются от составов расплавов, возникающих при дегидратационном плавлении и тех же P-T параметрах (рис. 1, 2). При избытке  $\text{H}_2\text{O}$  в системе расплавы относятся к кислым (до средних при высоких степенях плавления, в основном при  $T > 1000$  °С), имеют несколько более высокое содержание  $\text{Al}_2\text{O}_3$  и низкое  $\text{FeO}$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{TiO}_2$  и  $\text{K}_2\text{O}$ .

Взаимодействие пород с водно-карбонатными флюидами приводит к образованию расплавов с меньшим содержанием  $\text{SiO}_2$ , чем в примерах, рассмотренных выше. Так, при плавлении щелочного базальта в присутствии  $\text{H}_2\text{O} - \text{CO}_2$  флюида образуются расплавы, состав которых меняется от риолитов [Safonov et al.,

2014] от трахиадактов и трахитов при  $T > 1000$  °С [Kaszuba, Wendlandt, 2000]. Соотношение  $\text{SiO}_2$ –( $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ ) в подобных расплавах обозначено 3 на рис. 1.

В условиях нижней коры флюидная фаза наряду с  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$  часто содержит хлориды щелочей переменных концентраций, вплоть до высоких (brines). Это неоднократно доказы-

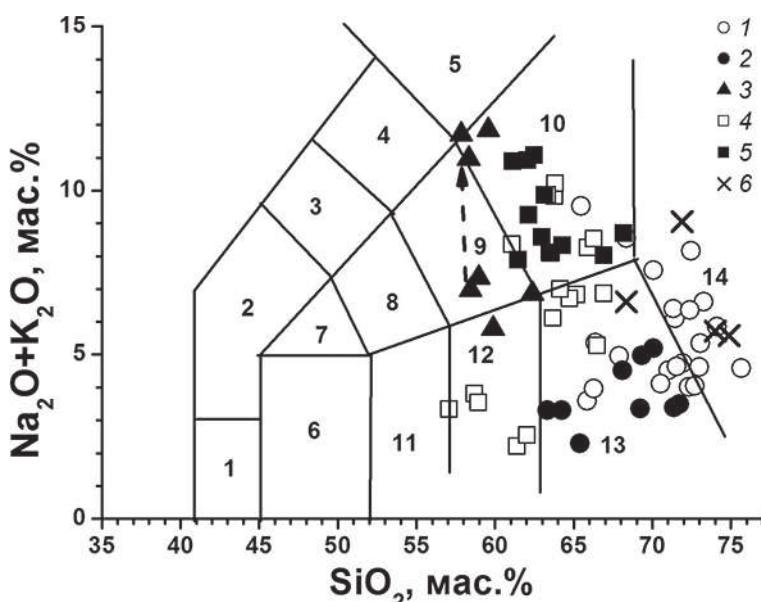


Рис. 1. Классификационная диаграмма TAS (Le Bas et al., 1986).

Цифрами на рисунке обозначены поля составов: 1 – пикробазальт, 2 – базанит и тефрит, 3 – фонотефрит, 4 – тефрифонолит, 5 – фонолит, 6 – базальт, 7 – трахибазальт, 8 – базальтовый трахиандезит, 9 – трахиандезит, 10 – трахиадакт и трахит, 11 – базальтовый андезит, 12 – андезит, 13 – дацит, 14 – риолит. Остальные обозначения см. в тексте.

валось наличием водно-солевых флюидных включений [Touret, 2009; и др.], находками кристаллических хлоридов в межзерновом пространстве [Markl, Bucher, 1998]. Поэтому для описания взаимодействия метабазитов с флюидами водно-соль-карбонатного состава, по-видимому, следует выделить два принципиально разных типа моделей, которые реализуются в природных условиях.

Первый из них – выплавление расплавов умеренно-щелочного и щелочного состава.

Изучение взаимодействия амфиболита, по geoхимическим характеристикам близкого к E-MORB, с флюидами  $H_2O-NaCl$ , проведенное нами при 6.5 кбар, 900 °C, показало, что с ростом  $NaCl$  во флюиде составы расплавов меняются от андезитов до трахидацитов и трахитов (4 на рис. 1) в отличие от дацитов и риолитов, выплавляемых при дегидратационном плавлении амфиболита. Вариации  $Na/K$  во флюиде влияют на составы выплавляющихся расплавов [Safonov et al., 2014; Ходоревская, Варламов, 2016].

Наличие  $CO_2$  в составе водно-солевых флюидов ( $X_{CO_2} > 0.1$ ) определяет его двухфазное состояние [Shmulovich, Graham, 2004]. В области двухфазного флюида происходит сепарация карбонатно-силикатных и хлоридно-карбонатных расплавов. Из карбонатно-силикатного расплава кристаллизуется твердая фаза силикатного состава, в наших опытах это трахидациты и трахиты (5 на рис. 1). Из хлоридно-карбонатного расплава отлагаются твердые фазы карбонатного состава ( $Ca_{0.25}Fe_{0.75}CO_3$ ). Таким образом подтверждается генетическая связь карбонатитов, в частности сидеритовых карбонатитов и щелочно-базитовых магматических пород, которые описаны в природных комплексах [Прокопьев, 2014; и др.].

Следующий тип моделей связан с образованием расплавов не щелочного, а кислого состава при взаимодействии метабазитов с водно-солевым ( $Na, K$ ) $Cl$  флюидом. Это процессы гранитизации и чарнокитизации, впервые описанные Д.С. Коржинским [Korzhinskii, 1952] для амфиболитовой и гранулитовой фаций. Для образования подобных расплавов необходимо, чтобы фильтрующийся в метабазиты  $H_2O-(Na, K)Cl \pm CO_2$  флюид был насыщен  $SiO_2$ . Экспериментальное моделирование подобных процессов, произведенное при 750–800 °C [Ходоревская, 2008], показало, что составы расплавов, образующихся в амфиболите при фильтрации через него флюида  $H_2O-NaCl-SiO_2$ , отвечают дацитам и риолитам (6 на рис. 1), (интрузивные аналоги – трондемиты и граниты). Увеличение  $X_{NaCl}$  в данном флюиде вплоть до значений  $X_{NaCl} = 0.3$  не приводит к образованию известково-щелочных расплавов. В последней модели подтверждается генетическая связь гранитизации и чарнокитизации метабазитов с глубинными плутонами кислого состава.

## ЛИТЕРАТУРА

- Beard J.S., Lofgren G.E. Dehydration melting and water-saturated melting of basaltic and andesitic greenstones and amphibolites at 1, 3 and 6.9 kb // J. Petrol. 1991. V. 32. N 2. P. 365-402.
- Helz R.T. Phase relations of basalts in their melting ranges at  $P = 5$  kb. Part II. Melt compositions // J. Petrol. 1976. V. 17. P. 139-193.
- Kaszuba J.P., Wendlandt R.F. Effect of Carbon Dioxide on Dehydration Melting Reactions and Melt Compositions in the Lower Crust and the Origin of Alkaline Rocks // J. Petrol. 2000. V. 41. № 3. P. 363-386.
- Korzhinskii D. S. Granitization as Magmatic Replacement // Izv. Akad. Nauk SSSR, Ser. Geol., 1952. № 2. P. 332-452.
- Touret J.L.R. Mantle to lower-rust fluid/melt transfer through granulite metamorphism // Geology and Geophysics. 2009. V. 50. № 12. P. 1357-1370.
- Markl G., Bucher K. Composition of fluids in the lower crust inferred from metamorphic salt in lower crustal rocks // Nature. 1998. T. 391. C. 781-783.
- Safonov O.G., Kosova S.A. and Van Reenen D.D. Interaction of Biotite-Amphibole Gneiss with  $H_2O-CO_2-(K, Na)Cl$  Fluids at 550 MPa and 750 and 800 °C: Experimental Study and Applications to Dehydration and Partial Melting in the Middle Crust // J. Petrology. 2014. V. 55. № 12. P. 2419-2456.
- Shmulovich K.I., Graham K.M. An experimental study of phase equilibria in the systems  $H_2O-CO_2-CaCl_2$  and  $H_2O-CO_2-NaCl$  at high pressures and temperatures (500–800 °C, 0.5–0.9 GPa): geological and geophysical applications // Contrib Mineral Petrol. 2004. V. 146: P. 450-462.
- Прокопьев И.Р. Геологические и физико-химические условия образования Fe-F-REE карбонатитов центральной Тувы // Реф. ... канд. геол.-мин. наук. Новосибирск, 2014.
- Ходоревская Л.И. Экспериментальное исследование преобразования основных пород при взаимодействии с кремнешелочным флюидом (гранитизация) // В сб. «Экспериментальные исследования эндогенных процессов». ИЭМ РАН, Черноголовка. 2008. С. 30-39.
- Ходоревская Л.И., Варламов Д.А. Флюиды  $NaCl-KCl$  в высокотемпературном метасоматозе основных пород (экспериментальные данные) / В сб. «Современные проблемы теоретической, экспериментальной и прикладной минералогии (Юшкинские чтения-2016)». Сыктывкар: ИГ Коми НЦ УрО РАН, 2016. С. 205-206.