## УДК 552.113+552.333+551.734(470.21)

## УЛЬТРАЩЕЛОЧНЫЕ ЭВДИАЛИТОВЫЕ ФОНОЛИТЫ КОНТОЗЕРСКОГО КАРБОНАТИТОВОГО ПАЛЕОВУЛКАНА (КОЛЬСКИЙ ПОЛУОСТРОВ): ГЕОЛОГИЯ, МИНЕРАЛОГИЯ И ГЕОХИМИЯ

#### М. Н. Петровский

ФГБУН Геологический институт КНЦ РАН

#### Аннотация

Представлены результаты геологических, минералогических и геохимических исследований ультращелочныхэвдиалитовыхфонолитов Контозерского карбонатитового позднедевонского палеовулкана. Выявлено сходство распределения редкоземельных элементов в фонолитах Контозера и порфировидных луявритах, являющихся закалочной фазой эвдиалитового комплекса Ловозерского массива. Установлено, что среднее содержание ZrO<sub>2</sub> в фонолитах Контозера равно 1.02 мас. % и является котектическим для расплавов такого состава.

#### Ключевые слова:

Кольская щелочная провинция, щелочныеэффузивы, фонолиты, эвдиалит, верхняя мантия, Контозеро, Ловозеро.

# ULTRA-ALKALINE EUDIALITE PHONOLITE FROM KONTOZERO CARBONATITE PALEOVOLCANO (KOLA PENINSULA): GEOLOGY, MINERALOGY AND GEOCHEMISTRY

#### Michael N. Petrovsky

Geological Institute of the KSC of the RAS

#### Abstract

The results of the geological and petrologic study of eudialyte phonolite from the Late Devonian Kontozero carbonatite paleovolcano are discussed in the paper. This eudialyte phonolite corresponds to the primary melt derived from the metasomatized upper mantle source composed of phlogopite-amphibole eclogite. The average  $ZrO_2$  content in the Kontozero phonolite (1.02 wt %) is considered to be cotectic. Similar REE patterns of the Kontozeroeudialyte phonolite and porphyritic lujavrite from the chilled contact zone of the Lovozeroeudyalite complex and close REE and Zr concentrations in the compared rocks show that this complex could have been formed from a melt similar in composition to the phonolite melt of Kontozero.

#### Keywords:

Kola alkaline province, alkaline volcanics, phonolite, eudialite, upper mantle, Kontozero, Lovozero.



#### Введение

Значительная часть потенциальных мировых запасов Zr, Hf, REE, Nb, Ta и Sr связана с эвдиалитовыми рудами, приуроченными к крупнейшим в мире массивам агпаитовых нефелиновых сиенитов, таких как Ловозеро (Кольский п-ов, Россия), Илимауссак (Южная Гренландия), Пилансберг (Трансваальская провинция, ЮАР). Проблема формирования эвдиалитовых пород и руд, несмотря на то что ей, как в России, так и за рубежом, посвящено большое количество работ, остается одной из важных проблем петрологии.

Эвдиалит является типоморфным циркониевым минералом практически во всех известных в мире массивах агпаитовых нефелиновых сиенитов. Гораздо реже эвдиалит встречается в фонолитах — эффузивных аналогах нефелиновых сиенитов, тем более редко он в них присутствует в качестве породообразующего минерала. Эвдиалитовые фонолиты встречаются крайне редко — это фонолиты: Арис в Намибии, района Атакор в Хогар-Нигерийской провинции, Джебел-Фезан в Ливии, Поинт-Рокс в Нью-Мексике и Апах в Техасе [1–3]. На территории бывшего СССР эвдиалитовые фонолиты, предположительно слагающие лавовый покров, были известны только на Украинском щите в районе Октябрьского массива [4]. В настоящее время эвдиалитовые фонолиты обнаружены и в пределах Кольской щелочной провинции, их лавовый покров был найден в обнажениях центральной части кальдеры Контозерского палеовулкана [5, 6]. Детальные исследования эвдиалитовых фонолитов Контозерского палеовулкана позволяют нам подойти к конкретному решению проблемы исходных расплавов для рудного эвдиалитового комплекса Ловозерского массива Кольской щелочной провинции.

## Аналитические методы исследований

Основная часть аналитических работ выполнена в лабораториях Геологического института КНЦ РАН. Химический состав пород определялся методом классического количественного анализа (аналитики Г. Г. Гулюта и Л. Г. Балашова). Изучение пород с помощью оптического микроскопа сопровождалось детальными исследованиями минералов с помощью электронного сканирующего микроскопа «Leo 1450» с энергодисперсной приставкой «Roentec» при ускоряющем напряжении 20 кВ и токе зонда на образце 100–1000 пА. Составы породообразующих минералов определялись с помощью рентгеноспектрального микроанализатора «СатесаМS-46» при ускоряющем напряжении 22 кВ и токе зонда на образце 30 нА (аналитик — Е. Э. Савченко). Малые элементы в породах определялись методом ISP MS в Аналитическом центре ВСЕГЕИ в г. Сант-Петербурге (аналитики — В. А. Шишлов, В. Л. Кудряшов). Возрастные определения пород производились <sup>40</sup>Ar-<sup>39</sup>Ar-методом по биотиту в Аналитическом центре ОИГГМ СО РАН г. Новосибирска (аналитик — А. В. Травин).

## Геологогическое строение и возраст формирования Контозерского палеовулкана

Среди проявлений палеозойского щелочного магматизма в Кольской щелочной провинции Контозерский карбонатитовый палеовулкан является уникальным геологическим объектом, единственным для территории бывшего СССР и наиболее древним среди аналогичных образований Земли [5, 7]. В нем, совместно с интрузивными щелочно-ультраосновными и щелочными породами, наиболее полно сохранился вулканогенный разрез, сложенный: карбонатитовыми, щелочно-ультраосновными, щелочными и основными эффузивами и их туфами (рис. 1).

Вулкано-плутоническая ассоциация Контозерского палеовулкана прорывает позднеархейские гранитоиды Центрально-Кольского блока и выполняет кальдерообразную депрессию диаметром 8 км. Ассоциация представлена вулканогенно-осадочными породами ловозерской и контозерской свит, а также интрузивными породами, которые располагаются по периферии кольцевой структуры внутри кальдеры (рис. 1). Согласно результатам гравиразведки и проведенного на ее основе трехмерного плотностного моделирования кальдера имеет асимметричное коническое строение и прослеживается до глубины 5 км [5].

В результате проведенных исследований установлено, что интрузивный комплекс Контозерского палеовулкана (рис. 1) — полифазный. Первые две фазы сложены дифференцированными магматическими сериями (турьяитовая и нефелин-сиенитовая соответственно), а третья фаза не дифференцирована и сложена достаточно однородными высокощелочными нефелиновыми сиенитами.

Породы турьяитовой серии образуют дифференцированный ряд якупирангит — мельтейгит — ийолит — турьяит (рис. 2). Они характеризуются низким коэффициентом агпаитности, равным 0.65–0.98, и, соответственно, отсутствием в минеральном составе агпаитовых темноцветных минералов, клинопироксен в них представлен диопсидом.

Железистость пород меняется от 16 атм. % в якупирангитах до 42 атм. % в турьяитах. Для пород серии характерна высокая недосыщенность кремнеземом (все они в норме содержат мелилит). Как минерал мелилит в значимых количествах присутствует только в ийолитах (5–10 об. %) и турьяитах (до 25 об. %), в мельтейгитах он редок и иногда встречается в виде единичных зерен, а в якупирангитах не обнаружен.



Рис. 1. Схема геологического строения Контозерской палеокальдеры по материалам СЗТГУ с авторскими дополнениями:

1 — цеолит-анкерит-доломитовые метасоматиты, развитые по зонам разломов; 2 — трубки взрыва оливинфлогопитовых пикритов; 3-6 — контозерская свита: 3 — карбонатитовые агломератовые туфы и туфобрекчии жерловой фации; 4 — верхняя карбонатитовая толща; 5 — средняя мелилититовая толща; 6 — нижняя авгититовая толща; 7 — терригенно-вулканогенная толща ловозерской свиты; 8 — нерасчлененные нефелиновые сиениты, пуласкиты и малиньиты; 9 — нерасчлененные якупирангиты, мельтейгиты, ийолиты и турьяиты; 10 — габбро-клинопироксенитовые интрузии низкой щелочности неустановленных возраста и формационной принадлежности; 11 — вмещающие породы (гнейсы и гранито-гнейсы верхнеархейского возраста); 12 — коренные выходы эвдиалитовыхфонолитов



1–7 — интрузивный комплекс: 1 — якупирангиты, 2 — мельтейгиты, 3 — ийолиты, 4 — турьяиты, 5 — малиньиты, 6 — нефелиновые сиениты и пуласкиты, 7 — высокощелочные нефелиновые сиениты; 8–12 — эффузивный комплекс: 8 — оливиновые меланефелиниты, 9 — мелилитит-фоидные пикриты, 10 — тефритовые фонолиты, 11 — тефриты, 12 — эвдиалитовые фонолиты. Стрелками показаны направления дифференциации магматических серий

Породы нефелин-сиенитовой серии образуют грубо расслоенную толщу трахитоидных малиньитов — нефелиновых сиенитов. На петрохимической TAS-диаграмме точки составов пород серии располагаются в области высокощелочных пород и образуют дифференцированный ряд с разрывом по содержанию SiO<sub>2</sub> (рис. 2). Все породы этой серии относятся к агпаитовому ряду, коэффициент агпаитности равен 1.02-1.13 и характеризуются значительно меньшей недосыщенностью кремнеземом (нефелин-нормативная группа), чем породы турьяитовой серии. Железистость пород меняется от 54 атм. % в малиньитах до 70 атм. % в нефелиновых сиенитах.

Нефелиновые сиениты третьей фазы залегают вдоль контакта интрузивного и эффузивного комплексов. Они характеризуются ультращелочным и высокожелезистым составом. Коэффициент агпаитности пород равен 1.4–1.8, а железистость пород варьирует в пределах 80–95 атм. %.

Согласно данным картировочного бурения, полученным Л. Г. Сапрыкиной [7], контозерская свита, сложенная вулканогенно-осадочными породами, подразделяется на три толщи (рис. 1). Нижняя авгититовая, мощностью 750 м, сложена авгититами, лимбургитами, их туфами и туффитами с прослоями конгломератов и алевролитов. Средняя мелилититовая, мощностью 900 м, сложена щелочными пикритами, меланефелинитами, нефелинитами, фонолитами и тефритами, их туфами и лавобрекчиями. Верхняя карбонатитовая, мощностью 1000 м, сложена карбонатитовыми лавами, их туфами, туффитами и туфобрекчиями.

При изучении вулканогенно-осадочного разреза Контозерского палеовулкана было установлено, что эффузивы, относимые ранее к щелочным трахитовым порфиритам и щелочным трахитам, являются ультращелочными эвдиалитовыми фонолитами. Они маркируют верхнюю часть разреза мелилититовой толщи (рис. 1) и в различных частях палеокальдеры залегают на лавовых потоках щелочных пикритов (оз. Солозеро и р. Норосродвиельм) либо меланефелинитов (р. Пальчьйок) и во всех изученных коренных выходах перекрываются карбонатитовыми лавами и туфами. Мощность покрова фонолитов в среднем около 1.5 м.



Рис. 3. Результаты <sup>40</sup>Ar/<sup>39</sup>Ar-исследований методом ступенчатого прогрева монофракций биотита из интрузивных пород Контозерского палеовулкана

Изотопные <sup>40</sup>Ar/<sup>39</sup>Ar-исследования биотитов из нефелиновых сиенитов и клинопироксенитов Контозерского палеовулкана показали их позднедевонский возраст. Разница во времени между ранней и завершающей интрузивными сериями составляет около 10 млн лет. Возраста, полученные по биотиту <sup>40</sup>Ar/<sup>39</sup>Ar-методом, равны: для нефелиновых клинопироксенитов 1-й фазы — 381.4±3.9 млн лет; для нефелиновых сиенитов 2-й фазы — 381.3±3.9 млн; для высокощелочных нефелиновых сиенитов 3-й фазы — 371±4 млн лет (рис. 3).

Изохронный возраст эксплозивных карбонатитов, определенный Rb-Sr-методом по породам и минералам, составляет 380±8 млн лет [5]. В центральной части кальдеры, вблизи жерла палеовулкана, породы контозерской свиты, прорваны трубкой взрыва оливинфлогопитовых пикритов, брекчированных жилами фоскоритов и карбонатитов. <sup>40</sup>Ar/<sup>39</sup>Ar-возраст флогопита из фоскоритов составляет 369±2 млн лет [8].

Полученные возрастные датировки интрузивных и эффузивных пород Контозерского палеовулкана согласуются между собой и отвечают возрасту остальных проявлений палеозойского щелочного магматизма в Кольской щелочной провинции.

#### Петрография и минералогия эвдиалитовых фонолитов Контозерского палеовулкана

Макроскопически фонолиты представляют собой породы порфирового облика, где на фоне темно-зеленой афанитовой основной массы выделяются фенокристаллы ортоклаза, нефелина, эгирина и эгирин-авгита, а также единичные золотисто-желтые пластинки лампрофилита (рис. 4, *в*–*е*).

Микроскопически структура основной массы фонолитов большей частью полнокристаллическая микротрахитовая (рис. 4, б). Она обусловлена обильными выделениями ориентированных лейст ортоклаза, удлиненных либо изометричных кристалликов нефелина, иголочек эгирина и округлыми рассеянными мелкими зернами эвдиалита.

Наряду с микротрахитовой основной массой наблюдаются участки и с гиалопилитовой структурой, где игольчатые микролиты ортоклаза, нефелина и эгирина находятся в матрице из гидратированного вулканического стекла (рис. 4, *a*). Минеральный состав фонолитов в объемных %: ортоклаз — 46–58 %; нефелин — 16–25 %; клинопироксен — 12–20 %; стекло — 0–5 %; амфибол — 0.5 %; анальцим — до 0.5 %; содалит — ед. зерна; эвдиалит — от ед. зерен до 4.4 %; лампрофиллит — до 0.3 %; паракелдышит — ед. зерна; луешит — до 0.3 %; мурманит — ед. зерна; апатит — ед. зерна, кальцит и редкоземельные карбонаты — до 1 %.

Отметим особенности состава минералов из фонолитов. Среди темноцветных минералов фонолитов ведущая роль принадлежит клинопироксенам, представленным эгирином, эгирин-авгитом и омфацитом. При описании клинопироксенов использована официальная классификация ММА для пироксенов, кроме того мы приводим минальный состав пироксенов, который дает более наглядное представление об изоморфизме в минералах. Химические анализы клинопироксенов приведены в табл. 1, а минальный состав — в табл. 2. Эгирин — главный среди клинопироксенов, он наблюдается как в основной массе, так и в виде порфировых вкрапленников (рис. 4,  $\partial$ ). Кроме того, он образует внешние каймы по омфациту и катафориту. Эгирин-авгит встречается изредка среди ранних призматических порфировых вкрапленников, но чаще всего слагает ядерные части крупных фенокристов эгирина либо образует внутренние каймы по реликтовым кристаллам омфацита. Преобладающими в эгирине и эгирин-авгите являются эгириновый и диопсидовый миналы (табл. 2). Омфацит особенно интересен для определения генезиса фонолитов. Он слагает ксеногенные реликтовые зерна и наблюдается в виде растворенных, оплавленных реликтовых кристаллов размером до 7 мм с нарастающими по краям каймами эгирин-авгита и эгирина (рис. 5, a,  $\delta$ , c,  $\partial$ ). Омфацит, как правило, встречается в ассоциации с оплавленными кристаллами катафорита (рис. 5, б, г, д). Для омфацита характерно повышенное содержание Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (табл. 1.) и наличие пойкилитовых включений магнезиального ильменита (рис. 5, *д*). По минальному составу омфацит представляет собой клинопироксен диопсид-жадеитового ряда (табл. 2). Содержание жадеитового минала колеблется в пределах 20-25 %. Подобные клинопироксены широко распространены в ксенолитах омфацитового типа, встречающихся в дайковых породах и трубках взрыва Кандалакшского пояса [9].

М. Н. Петровский



Рис. 4. Характер взаимоотношения минералов в эвдиалитовых фонолитах Контозера. Фото в обратнорасеянных электронах. Пояснения в тексте. Aeg — эгирин; Eud — эвдиалит; Lue — луешит; Ne — нефелин; Ort — ортоклаз

Амфиболы в фонолитах представлены арфведсонитом и катафоритом. Арфведсонит, по-видимому, образуется в результате поздних метасоматических процессов и изредка наблюдается в породе вдоль тонких (2–10 мм) барит-альбит-кальцитовых прожилков, рассекающих фонолиты. Арфведсонит образует крупные сетчатые кристаллы размерами до 16 мм и содержит пойкилитовые включения эгирина, ортоклаза, нефелина. Химический состав арфведсонита приведен в табл. 1. Катафорит слагает округлые, оплавленные ксеногенные реликтовые кристаллы размерами до 3–5 мм (рис. 5,  $\delta$ – $\partial$ ). Он характеризуется повышенным содержанием Cr, Zr и Hf (табл. 1). В катафорите присутствуют включения циркона и Ва-содержащего флогопита (рис. 5, *в*, *г*). Химический состав флогопита приведен в табл. 1.

Главным по значению среди породообразующих лейкократовых минералов фонолитов Контозера является щелочной полевой шпат, представленный ортоклазом. Химический состав ортоклаза приведен в табл. 3. Он слагает крупные фенокристаллы и основную массу породы (рис. 4, *e*, *c*, *e*). Размер фенокристаллов изредка достигает 3 см, но, как правило, ограничивается несколькими миллиметрами. Фенокристаллы иногда обнаруживают тонкое зональное строение. Порфировые вкрапленники ортоклаза обогащены барием и рубидием, а в микролитах эти элементы не были обнаружены (табл. 3). Щелочной полевой шпат, кристаллизовавшийся на ранних этапах и образовавший порфировые вкрапленники, обогащен ортоклазовым миналом, а микролиты и краевые части порфировых вкрапленников обогащены нефелиновым миналом при приблизительно одинаковом содержании альбитового минала.

|     | 13.0  |
|-----|-------|
| I   | F     |
| na  | e     |
| nı  | H.    |
| 16. | 1     |
| 70  | B     |
|     | H     |
|     | NO    |
|     | aT    |
|     | X     |
|     | Ē     |
|     | -     |
|     | %     |
|     | ac    |
|     | M     |
|     | 1     |
|     | O     |
|     | H     |
|     | KC    |
|     | B     |
|     | Ē     |
|     | G     |
|     | pa    |
|     | 36    |
|     | DI    |
|     | EO    |
|     | X     |
|     | BO    |
|     | INI   |
|     | IO I  |
|     | HO    |
|     | -0-   |
|     | PIN   |
|     | OB    |
|     | Í.    |
|     | E     |
|     | H     |
|     | B     |
|     | 13    |
|     | E     |
|     | IH    |
|     | EO    |
|     | OI    |
|     | Fd    |
|     | H     |
|     | Ia    |
|     | 00    |
|     | EI.   |
|     | M     |
|     | 10    |
|     | Ha    |
|     | Ce    |
|     | OR    |
|     | da.   |
|     | HO    |
|     | Ħ     |
|     | 6     |
|     | BI    |
|     | ET    |
|     | 00    |
|     | C III |
|     | E ST  |
|     | CE    |
|     | H     |
|     | MIE   |
|     | V.H   |

| омпоненты        | 1.0000 CT 10000 |         | Эгн      | HIH      |         | 0000 0000 | Brapan  | I-aBIMT   | фмо       | ацит     | Арфве,    | дсонит  | Катаф     | рорыт   | Флогопи |
|------------------|-----------------|---------|----------|----------|---------|-----------|---------|-----------|-----------|----------|-----------|---------|-----------|---------|---------|
| io <sub>2</sub>  | 51.26           | 50.93   | 51.40    | 51.34    | 51.75   | 51.81     | 50.35   | 50.28     | 54.03     | 53.82    | 51.43     | 51.55   | 44.54     | 44.61   | 36.36   |
| io <sub>2</sub>  | 2.24            | 2.16    | 2.83     | 2.91     | 2.29    | 2.20      | 0.28    | 0.22      | 1.18      | 1.24     | 1.05      | 0.87    | 1.87      | 1.73    | 4.38    |
| rO <sub>2</sub>  | E               | •       | 6.       |          | 0       | 1         | D       |           | E.        | •        | 1         | 63      | 0.88      | 0.75    |         |
| lfO <sub>2</sub> | ĩ               | 1       | 1        | 1        | Ľ       |           | 1       | ,         | 1         | 1        | ĩ         | 1       | 0.14      | 0.12    |         |
| J2O3             | 0.99            | 0.94    | 1.00     | 1.16     | 0.85    | 1.03      | 2.13    | 2.19      | 5.45      | 4.29     | 0.77      | 0.53    | 4.53      | 4.05    | 13.71   |
| r203             | 4               | 1       | 4        | 1        | •       | 1         | 1       | 1         | 0.57      | 0.55     | 4         | 1       | 0.51      | 0.20    | 4       |
| e2O3 (FeO)       | 25.87           | 28.88   | 24.95    | 26.96    | 27.93   | 28.14     | (22.26) | (23.00)   | (4.62)    | (4.43)   | (26.01)   | (25.71) | (21.02)   | (20.81) | (6.13)  |
| ho               | 0.51            | 0.27    | 0.58     | 0.33     | 0.34    | 0.26      | 0.10    | 0.18      | 0.18      | 0.15     | 3.15      | 3.11    | 1.11      | 0.70    | 0.12    |
| 1gO              | 2.50            | 1.39    | 2.83     | 1.27     | 1.56    | 1.48      | 5.62    | 5.93      | 11.09     | 13.21    | 4.91      | 4.88    | 4.68      | 5.44    | 22.04   |
| aO               | 5.17            | 1.98    | 4.84     | 1.39     | 1.92    | 1.77      | 10.70   | 10.41     | 17.82     | 19.06    | 0.43      | 0.39    | 8.43      | 8.21    |         |
| aO               | 15              | 1       | 1        | 1        | 5       | 1.        | Ľ       | 1         | 13        | 1        | 15        | 0       | 1         | 1       | 0.41    |
| a20              | 11.18           | 12.86   | 10.94    | 13.92    | 13.19   | 12.95     | 8.34    | 7.76      | 4.81      | 3.13     | 8.46      | 8.48    | 6.52      | 6.40    | 0.27    |
| 20               | 0.03            | 0.02    | 0.03     | 0.04     | 0.04    | 0.03      | ા       |           | 1         | •        | 2.21      | 2.05    | 2.88      | 2.90    | 9.81    |
| 205              | 0.05            | 0.06    | 0.05     | 0.05     | 0.07    | 0.05      | 1       | 3         | 11        | 1        | 0.11      | 0.14    | 0.02      | 0.01    |         |
| ymma             | 99.80           | 99.49   | 99.45    | 99.37    | 99.94   | 99.72     | 99.78   | 16.99     | 99.75     | 99.88    | 98.53     | 97.71   | 97.13     | 95.95   | 96.23   |
| 8                | φot             | MyJIbHb | ге колич | ecrba pa | ссчитан | Ы: КЛИНС  | лироксе | ны на 6 ( | (O), амфі | нболов н | ta 23(0), | флогопи | т на 11(С | ()      |         |
|                  | 1.953           | 1.955   | 1.957    | 1.965    | 1.971   | 1.974     | 1.994   | 1.989     | 1.971     | 1.960    | 7.869     | 7.939   | 7.046     | 7.114   | 2.721   |
|                  | 0.064           | 0.062   | 0.081    | 0.084    | 0.066   | 0.063     | 0.008   | 0.007     | 0.032     | 0.034    | 0.121     | 0.101   | 0.222     | 0.207   | 0.240   |
|                  | 101             | 1       | 1        | •        | 1       | 1         | •       | 1         | 1         | 1        |           | 1       | 0.068     | 0.058   |         |
| If               | 编               |         | 3        | 100      |         | 1         | 2       |           | 10        |          | 编         | 1       | 0.006     | 0.005   |         |
| 1                | 0.045           | 0.042   | 0.045    | 0.052    | 0.038   | 0.046     | 0.099   | 0.102     | 0.235     | 0.185    | 0.139     | 0.096   | 0.845     | 0.761   | 1.091   |
| r                | 15              |         | 12       | •        | ĩ       | 1         | Ľ       | 1         | 0.016     | 0.016    | E         | ĩ       | 0.064     | 0.025   |         |
| e <sup>3+</sup>  | 0.742           | 0.834   | 0.715    | 0.776    | 0.800   | 0.807     | 1       | 1         | a.        | 1        | 0.998     | 0.955   | 0.500     | 0.500   | ,       |
| e <sup>2+</sup>  | 4               |         | 3        |          | 1       | T         | 0.737   | 0.761     | 0.141     | 0.135    | 2.235     | 2.250   | 2.225     | 2.243   | 0.556   |
| Į                | 0.017           | 0.009   | 0.019    | 0.011    | 0.011   | 0.008     | 0.003   | 0.006     | 0.006     | 0.005    | 0.408     | 0.406   | 0.149     | 0.095   | 0.007   |
| Ig               | 0.142           | 0.080   | 0.161    | 0.072    | 0.089   | 0.084     | 0.332   | 0.350     | 0.603     | 0.717    | 1.120     | 1.120   | 1.103     | 1.293   | 2.392   |
| 5                | 0.211           | 0.081   | 0.198    | 0.057    | 0.078   | 0.072     | 0.454   | 0.441     | 0.697     | 0.744    | 0.070     | 0.064   | 1.429     | 1.403   |         |
| 63               | 1               |         | £.       | ł        | C       | 1         |         | 1         | E         | 1        | î         | 1       | '         |         | 0.012   |
| 9                | 0.826           | 0.957   | 0.808    | 1.033    | 0.974   | 0.957     | 0.640   | 0.695     | 0.340     | 0.221    | 2.510     | 2.532   | 2.000     | 1.979   | 0.038   |
|                  | 0.002           | 0.001   | 0.001    | 0.002    | 0.002   | 0.001     | 3       | •         | Ŧ         | 1        | 0.431     | 0.403   | 0.581     | 0.594   | 0.911   |
|                  | 0.002           | 0.002   | 0.002    | 0.002    | 0.002   | 0.002     | 9       | 3         | a         |          | 0.011     | 0.014   | 0.002     | 0.001   |         |

|   | 1                |    |    |    |      |    |    |     | 1 \  |     |      |
|---|------------------|----|----|----|------|----|----|-----|------|-----|------|
|   |                  |    |    | Эг | ирин |    |    | Эги | рин- | Омф | ацит |
| M                                       | иналы            |    |    |    |      |    |    | аві | ТИТ  |     |      |
|   |                  | 1  | 2  | 3  | 4    | 5  | 6  | 7   | 8    | 9   | 10   |
| $NaFe^{3+}[Si_2O_6]$                    | aeg — эгирин     | 72 | 80 | 70 | 76   | 78 | 80 | 52  | 54   | 5   | 10   |
| $CaMg[Si_2O_6]$                         | di — диопсид     | 14 | 8  | 15 | 7    | 9  | 8  | 28  | 28   | 58  | 63   |
| CaFe[Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ]   | hd — геденбергит |    | _  |    |      | —  | —  | 10  | 7    | 8   | 2    |
| CaMn[Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ]   | joh —йолхансенит | 2  | 1  | 2  | 1    | 1  | 1  | _   | 0.5  | 0.5 | 0.5  |
| NaAl[Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ]   | jd — жадеит      | 4  | 4  | 5  | 5    | 3  | 5  | 9   | 10   | 24  | 20   |
| NaCr[Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ]   | kos —космохлор   |    | _  |    |      | _  | —  | _   | _    | 1.5 | 1.5  |
| NaTi[AlSi <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ] | гипотетический   | 6  | 6  | 7  | 8    | 6  | 5  | 1   | 0.5  | 3   | 3    |
|   | Ті-минал         |    |    |    |      |    |    |     |      |     |      |
| $Na_4[Si_2O_6]$                         | ns — силикат Na  | 2  | 1  | 1  | 3    | 2  | 2  | _   | _    | -   | —    |

|   | Таб.    | лица 2 |
|---|---------|--------|
| Минальный состав клинопироксенов из эвдиалитовых фонолитов Контозера (м | 10л. %) |        |

Примечание. Номера минералов соответствуют расположению анализов в табл. 1.



Рис. 5. Ксеногенные минералы в эвдиалитовых фонолитах Контозера. Фото в обратнорасеянных электронах: Aeg-Aug — эгирин-авгит; Ilm — ильменит; Ktp — катафорит; Omf — омфацит; Phl — флогопит; REE-Cc — редкоземельные карбонаты; Zrn — циркон

Второй по значению лейкократовый минерал фонолитов — нефелин, его химический состав приведен в табл. 3. Нефелин, также как и ортоклаз, наблюдается в виде порфирокристаллов и участвует в сложении основной мелкозернистой массы.

Нефелин порфирокристаллов, как правило, имеет характерный гексагональный габитус (рис. 4, *в*, *г*). В порфировых вкрапленниках изредка наблюдается структура снежного кома, отражающая кристаллизацию минерала во время течения расплава. В основной массе нефелин выделяется в форме кристаллов квадратного или изометричного сечения, но чаще, что характерно для микротрахитовой структуры, в виде удлиненных призматических микролитов. Изменение состава нефелина, также как и ортоклаза, в ходе кристаллизации расплава хорошо иллюстрируется положением его фигуративных точек на фазовой диаграмме *qtz-ne-kls* (рис. 6). Точки составов нефелина располагаются в треугольнике *ab-ne-or*вблизи линии *ne-or*. Нефелин порфировых вкрапленников, также как и ортоклаз, обогащен калием (ортоклазовым миналом), но в ходе кристаллизации происходило его обеднение ортоклазовой компонентой и обогащение нефелиновой составляющей при содержании альбитового компонента приблизительно на одном уровне (рис. 6).

Таблица 3

| Ком-                           |       |         | Ортокла  | 3         |         |           |            | Неф      | елин       |        |       |
|--------------------------------|-------|---------|----------|-----------|---------|-----------|------------|----------|------------|--------|-------|
| понен-                         | микро | ОЛИТЫ   | ВК       | рапленни  | іки     | микро     | ОЛИТЫ      |          | вкрапл     | енники |       |
| ты                             | центр | центр   | центр    | край      | центр   | центр     | центр      | центр    | край       | центр  | край  |
| SiO <sub>2</sub>               | 64.19 | 63.98   | 64.21    | 64.90     | 65.66   | 45.48     | 45.09      | 47.41    | 45.42      | 47.59  | 45.15 |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 20.63 | 21.16   | 19.47    | 19.66     | 19.17   | 33.56     | 33.54      | 31.07    | 31.92      | 31.60  | 32.04 |
| $Fe_2O_3^*$                    | 0.38  | 0.46    | 1.32     | 0.47      | 0.32    | 0.18      | 0.41       | 0.78     | 0.14       | 0.74   | 0.59  |
| CaO                            | 0.59  | 0.76    | 0.30     | 0.36      | 0.28    | 0.12      | 0.53       | 0.87     |            | 0.10   | —     |
| BaO                            |       |         | 0.14     | 0.15      | 0.14    | —         | —          |          |            | —      | —     |
| Na <sub>2</sub> O              | 6.66  | 6.14    | 5.87     | 5.88      | 5.00    | 18.61     | 17.77      | 14.67    | 18.15      | 17.01  | 18.06 |
| K <sub>2</sub> O               | 7.04  | 7.41    | 8.54     | 8.49      | 9.36    | 1.99      | 2.58       | 4.81     | 3.54       | 3.33   | 3.66  |
| Rb <sub>2</sub> O              | _     | _       | 0.12     | _         | 0.15    | _         | _          | _        | _          | _      | _     |
| Сумма                          | 99.49 | 99.91   | 99.97    | 99.91     | 99.98   | 99.94     | 99.92      | 99.61    | 99.17      | 100.37 | 99.50 |
|                                | Ф     | рмульні | ые колич | ества рас | считаны | : ортокла | вз на 8 (C | ); нефел | ин на 4 (0 | (C     |       |
| Si                             | 2.903 | 2.885   | 2.921    | 2.939     | 2.970   | 1.070     | 1.065      | 1.123    | 1.086      | 1.116  | 1.078 |
| Al                             | 1.100 | 1.125   | 1.044    | 1.050     | 1.024   | 0.931     | 0.934      | 0.868    | 0.900      | 0.873  | 0.902 |
| Fe <sup>3+</sup>               | 0.013 | 0.016   | 0.045    | 0.016     | 0.011   | 0.003     | 0.007      | 0.014    | 0.003      | 0.013  | 0.011 |
| Ca                             | 0.029 | 0.037   | 0.015    | 0.017     | 0.014   | 0.003     | 0.013      | 0.022    | _          | 0.003  | _     |
| Ba                             | -     | -       | 0.002    | 0.003     | 0.002   | -         | -          | -        | -          | —      | —     |
| Na                             | 0.584 | 0.537   | 0.518    | 0.516     | 0.439   | 0.852     | 0.814      | 0.674    | 0.841      | 0.773  | 0.836 |
| Κ                              | 0.406 | 0.426   | 0.496    | 0.491     | 0.541   | 0.060     | 0.078      | 0.145    | 0.108      | 0.100  | 0.112 |
| Rb                             | _     | _       | 0.002    | _         | 0.002   | _         | _          | _        | _          | _      | —     |

Химический состав ортоклаза и нефелина из эвдиалитовых фонолитов Контозера (для оксидов — мас.%, для катионов — ат. ед.)

Примечание.  $Fe_2O_3^*$  — все железо в виде  $Fe_2O_3$ .

Гидратированное вулканическое стекло представляет собой скрытокристаллическую бурую изотропную массу, включающую микролиты породообразующих минералов. Химический состав стекла приведен в табл. 4. Вулканическое стекло, по-видимому, является затвердевшим остаточным расплавом, так как на диаграмме *qtz-ne-kls* (рис. 6.) точка его состава занимает промежуточное положение между составами фонолитов и точкой минимума вблизи последней.

Анальцим — типичный вторичный минерал, развивающийся как по нефелину, так и по вулканическому стеклу. Содалит — редкий минерал в фонолитах, встречается совместно с кальцитом и REE-карбонатами (их не удалось четко диагностировать), выполняющими округлые обособления в породах.

Мурманит, также как и арфведсонит, является наложенным вторичным минералом, развивается совместно с ним и содержит пойкилитовые включения практически всех главных и акцессорных минералов фонолитов.

Лампрофиллит является первично магматическим минералом, наблюдающимся как в основной массе в виде микролейст, так и виде крупных пластинок среди порфировых причем ориентировка лейст и пластинок лампрофиллита согласна вкрапленников, с микротрахитоидностью пород. Составы мурманита и лампрофиллита приведены в табл. 4. Эвдиалит встречается В фонолитах только В виде микрофенокристов совместно с микролитами ортоклаза, нефелина и эгирина (рис. 4, в, г, д). Он имеет правильные кристаллографические очертания, степень идиоморфизма высокая. Всё это указывает на раннюю стадию кристаллизации эвдиалита. В среднем размеры зерен эвдиалита составляют 20-50 мкм и редко достигают 100 мкм. По основному химическому составу (табл. 4) изученный эвдиалит близок эвдиалитам из Хибин и Ловозера, но его состав имеет и свои особенности. Для него характерны повышенные концентрации SrO и BaO (табл. 4), при изучении опубликованной литературы по эвдиалитам нам не удалось найти сведений об этом минерале с такими высокими концентрациями вышеприведенных оксидов. Данная особенность эвдиалита, по-видимому, отражает специфику химического состава исходного расплава — обогащенность его стронцием и барием. На это предположение также указывают повышенные концентрации BaO в полевых шпатах (табл. 3) и присутствие в породах стронциевых минеральных фаз лампрофилита и Srапатита (табл. 4).



### ●1 ●2 +3 -4 \*5

Рис. 6. Положение фигуративных точек составов эвдиалитовых фонолитов Контозера и нефелина, ортоклаза и стекла из них на диаграмме *qtz-ne-kls* при давлении воды, равном 1 кбар [11]:

1 — эвдиалитовые фонолиты; 2 — ортоклазы; 3 — нефелины; 4 — направление изменения составов минералов от ранних фаз к поздним; 5 — стекло

Ταблица 4

Химический состав цирконо- и титаносиликатов, ниобатов, фосфатов и стекла (мас. %) из эвдиалитовых фонолитов Контозера

| Компо-                                  |       | Эвдиалит | 50    | IIapa-   | JIye          | THIN    | Mypa   | Манит      | Jampo- | Апа   | ATHT    | Стекло |
|---|-------|----------|-------|----------|---------------|---------|--------|------------|--------|-------|---------|--------|
| ненты                                   |       | 200-C    |       | келдышит | Ale Source of |         | 1000 N |            | филит  | 9     |         |        |
| 1000 000 000 000 000 000 000 000 000 00 | центр | центр    | центр | центр    | центр         | центр   | центр  | центр      | центр  | центр | центр   | центр  |
| SiO <sub>2</sub>                        | 51.42 | 53.14    | 51.02 | 40.17    | 0.32          | 0.10    | 23.28  | 24.40      | 31.79  | 0.72  | 1.06    | 53.12  |
| TiO <sub>2</sub>                        | 0.52  | 0.37     | 0.31  | 0.20     | 17.64         | 15.33   | 29.67  | 29.41      | 28.34  | E     | E       | 2.13   |
| ZrO <sub>2</sub>                        | 11.48 | 13.54    | 13.35 | 39.74    | t             | 3       | 1.27   | 1.14       | ,      | 1.    | 3.      | 1      |
| Hf02                                    | 0.25  | 0.16     | 0.48  | 0.14     | 4             | 4       | 9      | 1          |        | 30    | 1       | 1      |
| ThO <sub>2</sub>                        | ä     | a        | ä     |          | 0.57          | 0.71    | 1      | a<br>I     | •      | 9     | 1       |        |
| Al203                                   | 0.34  | 0.33     | 0.29  | 0.15     | 0.13          | 0.05    | 0.21   | 0.11       | 0.10   | 0.23  | 0.60    | 13.52  |
| FeO                                     | 3.31  | 3.88     | 3.07  | 1.09     | 0.26          | 0.24    | 2.52   | 2.66       | 2.60   |       | 0.20    | 10.09  |
| MnO                                     | 2.34  | 1.79     | 2.38  | L        | 1             |         | 1.11   | 1.10       | 2.80   | Ľ     | 0.05    | 0.44   |
| MgO                                     | 0.07  | 0.07     | 1     | 1        | t             | 0.06    | 0.88   | 0.74       | 0.62   | 1     | 0.06    | 1.46   |
| CaO                                     | 8.04  | 7.82     | 8.21  | 0.86     | 0.53          | 0.46    | 1.76   | 2.18       | 0.55   | 49.64 | 52.09   | 4.02   |
| SrO                                     | 3.34  | 2.24     | 3.94  | 3        | 3.48          | 3.19    | 1      | a          | 16.63  | 3.42  | 2.33    |        |
| BaO                                     | 0.80  | 0.72     | 1.72  | 11       | 1             | ill and | 10     | a          | 1.18   |       | i a     | 1      |
| ZnO                                     | ĩ     |          | 10    | L.       | 10            | 0       | 0      | 6          | 1      | 19    | 0       | 1      |
| Na <sub>2</sub> O                       | 12.76 | 12.22    | 10.61 | 17.62    | 14.34         | 14.31   | 12.17  | 12.85      | 11.53  | 1.08  | 0.93    | 7.13   |
| $K_2O$                                  | 0.23  | 0.21     | 0.37  | Ŀ        | 0.08          | 0.07    | 0.74   | 0.70       | 0.50   | 0.08  | 0.04    | 4.09   |
| Rb <sub>2</sub> O                       | , P   | Ĩ        | 1     | 1        | a.            | Ŧ       | J.     | 15         | r      | 1     | 9       | 1      |
| P205                                    | 1     | a        | a     | 1        | 9             | 1       | 1      | a          | 1      | 43.86 | 41.53   | 1      |
| Nb2O5                                   | 0.85  | 81       | 0.62  | 1        | 47.88         | 51.51   | 3.91   | 4.98       | 0.52   |       |         | 1      |
| Ta2O5                                   |       |          | 1     | 19       | 0.77          | 0.89    | 1      | 0.88       | 1      | 13    | 89<br>1 | 1      |
| $Y_2O_3$                                | 0.74  | 0.29     | 0.42  | 10       | L)            | 12      | 62     | 67         | 6      | L2    | 63      | 6      |
| La2O3                                   | 0.34  | 0.12     | 0.25  | Ŀ        | 5.49          | 5.36    | U      | T          | 1      | Ŀ     | E       | ß      |
| Ce203                                   | 0.65  | 0.53     | 0.66  | 1        | 6.60          | 6.07    | Ŧ      | 1          | 1      | 1     | X       | 1      |
| Pr2O3                                   | 0.18  | 3        | ĩ     | U.       | 0.39          | 0.24    | 9      | а          | 1      | a.    | а       | 1      |
| Nd2O3                                   | 0.31  | 0.20     | 0.13  |          | 1.00          | 0.58    |        | а<br>1     | 1      | 11    | 3       | 1      |
| Sm2O3                                   | 4     | 60       | 4     | 9        | 9             | 0.29    | 89     | 3 <b>9</b> | 9      | 9     | 89      | 1      |
| Gd2O3                                   | ii)   | 63       | 0.12  | 13       | 0.28          | 0.30    | 68     | 6          | 6      | L3    | 100     | 1      |
| Dy203                                   | 0.15  | ſ        | 0.14  | L)       | t)            | 18      | E      | 10         |        | U     | ţ       |        |
| Er203                                   | ĩ     | 1        | T     | 1        | 0.13          | 0.15    | 1      | 1          | •      | 2     | J.      | 1      |
| G                                       | 1.84  | 1.71     | 1.62  | 1        | 1             | а.      | 0.09   | 0.05       |        | 1     |         |        |
| Cymma                                   | 96.66 | 99.34    | 99.71 | 79.97    | 68.66         | 99.91   | 77.61  | 81.28      | 97.16  | 99.03 | 98.89   | 96.00  |

| Tr                             |             |              |                   |                       |              | O6p         | азцы       |             |             |             |             |              |
|--------------------------------|-------------|--------------|-------------------|-----------------------|--------------|-------------|------------|-------------|-------------|-------------|-------------|--------------|
| KOMIIO-                        | 19-1/06     | 19-2a/06     | 19-26/06          | 19-2 <sub>B</sub> /06 | 19-2r/06     | 19-3/06     | 22/06      | 26/06       | 26-1/06     | 26-2/06     | 16/06       | 16-1/06      |
| нсніы                          | 1           | 2            | 3                 | 4                     | 5            | 9           | 7          | 8           | 6           | 10          | 11          | 12           |
| SiO <sub>2</sub>               | 20.96       | 55.84        | 55.46             | 55.21                 | 53.52        | 34.15       | 52.31      | 37.70       | 53.38       | 42.76       | 32.64       | 49.85        |
| TiO <sub>2</sub>               | 2.86        | 0.83         | 1.07              | 1.31                  | 1.57         | 1.82        | 1.07       | 3.66        | 1.45        | 2.02        | 3.65        | 0.75         |
| ZrO <sub>2</sub>               | 0.03        | 0.84         | 0.98              | 1.07                  | 0.95         | 1           | 0.22       | 1           | 0.13        | 0.03        | 1           | 0.10         |
| Al203                          | 3.56        | 15.80        | 15.35             | 14.97                 | 13.78        | 6.15        | 15.66      | 7.91        | 15.68       | 6.87        | 5.71        | 16.40        |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 5.23        | 3.93         | 5.13              | 5.30                  | 6.71         | 6.50        | 5.81       | 3.56        | 3.03        | 5.60        | 6.39        | 5.98         |
| FeO                            | 7.41        | 3.39         | 1.43              | 1.75                  | 1.58         | 5.04        | 1.52       | 9.13        | 3.07        | 9.12        | 7.56        | 2.48         |
| MnO                            | 0.37        | 0.36         | 0.97              | 0.93                  | 0.80         | 0.18        | 0.92       | 0.17        | 0.20        | 0.17        | 0.31        | 0.72         |
| MgO                            | 9.24        | 0.40         | 0.79              | 79.0                  | 1.07         | 18.64       | 3.01       | 14.48       | 2.90        | 18.21       | 7.98        | 3.15         |
| CaO                            | 22.33       | 1.52         | 1.50              | 1.38                  | 2.07         | 13.23       | 3.04       | 8.58        | 3.56        | 10.68       | 11.83       | 3.69         |
| Na <sub>2</sub> O              | 1.44        | 9.18         | 8.54              | 8.25                  | 8.34         | 2.73        | 8.13       | 3.15        | 7.03        | 0.75        | 2.39        | 7.12         |
| $K_2O$                         | 1.34        | 5.65         | 6.17              | 6.38                  | 6.88         | 1.94        | 5.49       | 2.49        | 5.55        | 1.23        | 2.74        | 6.01         |
| P205                           | 1.25        | 0.03         | 0.11              | 0.10                  | 0.15         | 0.29        | 0.33       | 0.37        | 0.15        | 0.43        | 0.61        | 0.22         |
| CO <sub>2</sub>                | 18.72       | 0.48         | 0.51              | 0.47                  | 0.56         | 4.38        | 0.78       | 5.07        | 1.58        | 0.18        | 15.30       | 0.95         |
| S                              | 0.56        | 0.08         | 0.01              | 0.01                  | 0.04         | 0.01        | 0.02       | 0.21        | 0.09        | 0.03        | 0.11        | 0.18         |
| G                              | ĩ           | 0.29         | 0.11              | 0.11                  | 0.30         | Į,          | 0.18       | T           | 0.15        | I           | ī           | 0.14         |
| н                              | 1.65        | 0.03         | 0.06              | 0.10                  | 0.04         | 0.79        | 0.17       | 0.37        | 0.14        | 0.19        | 0.40        | 0.92         |
| H20-                           | 1.41        | 0.44         | 0.78              | 0.67                  | 0.61         | 2.30        | 0.48       | 1.66        | 0.61        | 0.23        | 0.55        | 0.43         |
| $H_2O^+$                       | 1.53        | 0.86         | 0.96              | 0.93                  | 1.00         | 1.53        | 0.82       | 1.48        | 1.06        | 1.44        | 1.81        | 0.79         |
| Cymma                          | 99.89       | 99.95        | 99.93             | 99.91                 | 79.97        | 99.68       | 96.66      | 66.66       | 100.06      | 99.94       | 99.98       | 99.88        |
| Приме                          | чание. Кор  | енной вых    | од на р. П.       | альчьйок:             | 19-1/06 - M  | пелкооблом  | ючный кар  | бонатит-ла  | ТИТОВЫЙ Т   | уф, перекрн | ывающий эн  | здиалитовые  |
| фонолиты; 1                    | 9-2a/06 - 1 | 9-2r/06 - 31 | вдиалитовы        | пипоноф э             | IL OT KDOBJI | и к подошв  | е лавового | потока; 19  | -3/06 - флс | ЛОПИТ-ОЛИВ  | INHOBME MEJ | іанефелинит  |
| подстилающ                     | ие эвдиали  | товые фонс   | олиты. Коре       | енной выхо            | д в русле ]  | p. Hopocpo, | двиельм: 2 | 2/06 - эвдь | алитовый    | фонолит. К  | оренной вы  | пход в русле |
| протоки мез                    | KHY O3EPAM  | IH Hopocp(   | од: 26/06 -       | - карбонат            | ные нефел    | яновые тра  | тибазанит  | ы перекры   | вающие эв   | диалитовые  | е фонолить  | r; 26-1/06 - |
| ЭВДИАЛИТОВЫ                    | й фонолит;  | 26-2/06 -    | подстилаю.        | щие плагис            | эклаз-флого  | эпит-диопс. | ндовые пи  | фиты. Кор   | енной вых(  | од на берег | у оз. Солоз | epo: 16/06 - |
| карбонатит-л                   | гатит перек | рывающий     | <b>ЭВДИАЛИТОВ</b> | ые фоноли             | ты; 16-01/0  | 6 - эвдиаль | повый фон  | . ТИПО      |             | 0           |             |              |

М. Н. Петровский

Service

В отличие от нефелиновых сиенитов Ловозера и Хибин, в фонолитах Контозера присутствует луешит, а не лопарит. Луешит рассеянно встречается в породах в виде изометричных мелких зерен и часто содержит микроигольчатые включения эгирина. Химический состав луешита приведен в табл. 4. Лопарит в фонолитах обнаружить не удалось. P-t-параметры кристаллизации фонолитов оценены с помощью полевошпатового геотермобарометра [11], позволяющего определить их при отсутствии плагиоклаза по составу K-Na-Fsp, и равны —  $P(H_2O)$  около 0.5–1.0 кбар, а  $t_{\kappa p}$  около 950–980 °C. Полученные термодинамические условия хорошо согласуются с экспериментальными данными по плавлению эвдиалитсодержащих пород [12].

#### Петрогеохимические особенности эвдиалитовых фонолитов Контозерского палеовулкана

Химический состав фонолитов Контозера, а также подстилающих и перекрывающих их эффузивов приведены в табл. 5.По содержанию SiO<sub>2</sub> эвдиалитовые фонолиты относятся к породам средней группы и характеризуются ультращелочным (ультраагпаитовым) составом,  $K_{arn} = 1.17-1.54$ , калиево-натриевого типа щелочности — n ( $n = 100 \cdot \text{Na}_2\text{O}/(\text{Na}_2\text{O}+\text{K}_2\text{O})$  равно 64.8–71.2 мол. %. По насыщенности кремнеземом изученные фонолиты относятся к нефелиннормативной группе. Для фонолитов характерно высокое обогащение цирконием, содержание ZrO<sub>2</sub> в среднем около 1.02 мас. % (табл. 5). Железистость фонолитов варьирует в пределах от 52.6 до 90.7 атм. %. В целом химический состав эвдиалитовых фонолитов близок среднему составу эвдиалитового комплекса Ловозеро.

Таблица б

| L'as en avannes |          |          | Образцы  |          |       |
|-----------------|----------|----------|----------|----------|-------|
| Компоненты      | 19-2a/06 | 19-26/06 | 19-2в/06 | 19-2г/06 | 22/06 |
| Rb              | 267      | 317      | 329      | 245      | 185   |
| Sr              | 1520     | 2530     | 2770     | 2000     | 2880  |
| Y               | 336      | 359      | 343      | 460      | 549   |
| Nb              | 457      | 1510     | 1610     | 488      | 1030  |
| Ba              | 471      | 896      | 1990     | 432      | 601   |
| La              | 180      | 445      | 425      | 296      | 399   |
| Ce              | 383      | 861      | 800      | 627      | 786   |
| Pr              | 50.4     | 99.5     | 89.9     | 78.7     | 97.2  |
| Nd              | 221      | 380      | 362      | 331      | 394   |
| Sm              | 61.9     | 86.0     | 82.2     | 86.6     | 97.7  |
| Eu              | 17.9     | 22.9     | 22.9     | 25.7     | 30.4  |
| Gd              | 54.5     | 70.8     | 67.1     | 74.6     | 91.0  |
| Tb              | 11.0     | 13.0     | 12.4     | 15.9     | 17.8  |
| Dy              | 64.0     | 70.9     | 67.2     | 88.8     | 105.0 |
| Но              | 12.2     | 12.8     | 12.2     | 16.6     | 20.4  |
| Er              | 39.7     | 36.7     | 35.9     | 53.3     | 60.7  |
| Tm              | 4.78     | 4.72     | 4.76     | 6.70     | 7.64  |
| Yb              | 33.7     | 31.5     | 32.6     | 46.3     | 51.8  |
| Lu              | 4.07     | 3.81     | 3.67     | 5.24     | 5.92  |
| Hf              | 198      | 194      | 205      | 216      | 279   |
| Та              | 37.1     | 67.5     | 72.8     | 38.9     | 62.6  |
| Th              | 21.8     | 146.0    | 141.0    | 29.7     | 59.4  |
| U               | 11.1     | 55.6     | 55.3     | 16.6     | 36.4  |

Редкоэлементный состав (г/т) эвдиалитовых фонолитов Контозера

Для эвдиалитовых фонолитов Контозера характерны высокие содержания литофильных редких и редкоземельных элементов (табл. 6). Концентрация редкоземельных элементов в фонолитах на 2–3 порядка выше, чем в "хондритовой" мантии. Распределение REE в фонолитах характеризуется "пологими" спектрами (рис. 7) с очень небольшими углами наклона ( $REE_{Ce}/REE_{Y}$ )<sub>N</sub> = 0.9–1.4, что говорит о слабо фракционированном распределении редкоземельных элементов. О слабой дифференцированности фонолитов говорят отношения (La/Yb)<sub>N</sub> = 3.6–9.5 и (Nd/Sm)<sub>N</sub> = 1.2–1.4. Составы REE в фонолитах характеризуются отсутствием выраженной европиевой аномалии, отношение Eu/Eu<sup>\*</sup> равно 0.93–0.97. На рис. 7 для сопоставления нанесены поля распределения REE в эвдиалитовых и лопаритовых луявритах Ловозерского массива, в палеозойских фонолитовых дайках Кольской щелочной провинции и графики распределения REE в порфировидных эвдиалитовых луявритах Ловозерского массива.

Как было показано при характеристике минералов эвдиалитовых фонолитов Контозера, в них присутствуют оплавленные и частично резорбированные кристаллы Cr-содержащего омфацита и Zr- и Hf-содержащего катафорита с включениями в них Mg-содержащего ильменита, циркона и Ba-содержащего флогопита. Все эти минеральные фазы являются чуждыми для химического состава фонолитов Контозера. Морфология нахождения этих минералов в породах и их состав позволяют рассматривать их как реликтовые минеральные фазы дезинтегрированных глубинных ксенолитов из зоны генерации расплава эвдиалитовых фонолитов Контозера, а специфика их химического состава отражает привнос в источник материнской магмы щелочей и редких элементов. Исходя из того, что в ассоциации реликтовых минералов присутствует и играет ведущую роль Cr-содержащий омфацит, можно предположить, что источником фонолитового расплава являлся верхнемантийный эклогит, испытавший значительный редкоэлементно-щелочной метасоматоз. Индикаторными реликтовыми минералами этого метасоматоза являются катафорит с примесью Zr и Hf и с включениями в нем циркона и флогопита с изоморфной примесью Ba. На "недифференцированное" происхождение фонолитов указывает и нефракционированное распределение REE (рис. 7).





Распределение REE в фонолитах Контозера значительно отличается как от распределения редкоземельных элементов в эвдиалитовых и лопаритовых луявритах Ловозера, так и от распределения в фонолитовых дайках, характеризующихся резко дифференцированным распределением REE (рис. 7). Следует отметить, что концентрации REE в изученных фонолитах близки концентрациям редких земель в эвдиалитовом комплексе Ловозерского массива.

Порфировидные эвдиалитовые луявриты, рассматривающиеся как эндоконтактная закалочная фация эвдиалитового комплекса Ловозерского массива и отвечающие, вероятно, исходному расплаву для этого комплекса [12, 13], обнаруживают признаки геохимического сходства с эвдиалитовыми фонолитами Контозера. Графики распределением REE в порфировидных эвдиалитовых луявритах в большой степени сходны с графиками распределения REE фонолитов Контозера (рис. 7), при этом графики распределения REE как порфировидных луявритов, так и фонолитов Контозера не выходят за границы поля распределения REE эвдиалитового комплекса Ловозера.

## Обсуждение результатов исследований

Проблема происхождения агпаитовых расплавов нефелиновых сиенитов и их эффузивных аналогов — агпаитовых фонолитов — дискуссионна. Наиболее распространенны две точки зрения на генезис этих расплавов.

1. Магмы, отвечающие по составу агпаитовым нефелиновым сиенитам и фонолитам, могут быть конечными продуктами длительной дифференциации сильно недосыщенных кремнеземом "первичных" магм мантийного происхождения, таких как меланефелинитовые либо щелочнобазальтовые. Появление в конечных продуктах дифференциации агпаитовых минералов связывается с проявлением плагиоклазового и пироксенового эффектов [12, 14–16].

2. Магмы, отвечающие по составу агпаитовым нефелиновым сиенитам и фонолитам, могут быть непосредственно выплавлены из метасоматически измененного под воздействием K-Na-Ca карбонатных растворов-расплавов мантийного субстрата [17–21].

На то, что фонолиты должны являться первичными мантийными расплавами, а не дифференциатами каких-то других расплавов, указывает почти постоянное присутствие в них верхнемантийных ксенолитов, представленных метасоматизированными эклогитами и шпинелевыми лерцолитами. Кроме того, в этих ксенолитах часто отмечается присутствие стекол фонолитового состава [1–5, 19–24]. Если бы фонолиты являлись остаточными расплавами, то наличие в них этих ксенолитов объяснить было бы невозможно.

Как было показано выше, эвдиалит в фонолитах Контозера кристаллизовался на ранней стадии, а это указывает на котектическую насыщенность расплава цирконием. Соответственно, и среднее содержание ZrO<sub>2</sub> в фонолитах Контозера, равное 1.02 мас. %, можно рассматривать как котектическое. Этот вывод хорошо коррелирует с результатами, полученными Л. Н. Когарко с соавторами [12]. Они на примере эвдиалитовых комплексов Ловозера и Илимауссака и на основании экспериментальных данных определили, что концентрация ZrO<sub>2</sub> около 1 мас. % является котектической, и при таком содержании ZrO<sub>2</sub> в ультраагпаитовом расплаве из него уже на ранних стадиях начинает кристаллизоваться эвдиалит. Данные предположения подкрепляются характером распределения редкоземельных элементов в изученных фонолитах Контозера, порфировидных луявритах и эвдиалитовом комплексе Ловозерского массива. Анализ спектров распределения РЗЭ в фонолитах порфировидных луявритах И показывает. что при кристаллизационной дифференциации их составов образуется дифференцированный комплекс пород, сходный по распределению РЗЭ с эвдиалитовым комплексом Ловозерского массива.

## Заключение

Приведенные в статье данные позволяют сделать следующие выводы.

1. Эвдиалитовые фонолиты Контозерского палеовулкана представляют собой первичный расплав, образовавшийся не в ходе кристаллизационной дифференциации какого-то более

ультраосновного расплава, а выплавившийся непосредственно из метасоматизированного верхнемантийного субстрата, представлявшего собой флогопит-амфиболовый эклогит.

2. Расплав эвдиалитовых фонолитов Контозерского палеовулкана на раннем этапе кристаллизации имел котектическую насыщенность цирконием и при кристаллизационной дифференциации мог бы образовать эвдиалитовые магматические месторождения куммулятивного типа.

3. Сходство распределения редкоземельных элементов в эвдиалитовых фонолитах и порфировидных луявритах, являющихся закалочной фазой эвдиалитового комплекса Ловозерского массива, близость концентраций редкоземельных элементов и циркония в перечисленных породах указывают на то, что эвдиалитовый комплекс Ловозерского массива мог образоваться из расплавов, сходных по составу с фонолитовым расплавом Контозера.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Sazhinite-(La), Na<sub>3</sub>LaSi<sub>6</sub>O<sub>15</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>, a new mineral from the Aris phonolite, Namibia / *F. Cámara* [et al.] // Mineral. Mag. 2006. Vol. 70, N 4. P. 405-418.2. Von Knorring O., Franke W. A preliminary note on the mineralogy and geochemistry of the Aris phonolite, SWA // Communications of the Geological Survey of S. W. Africa / Namibia. 1987. N 3. 61 p. 3. Smith A. E. Texas mineral locality index // Rocks and Minerals. 1991. Vol. 66, N 3.P. 196–224. 4. Кривдик С. Г., Ткачук В. И. Эвдиалитсодержащие аглаитовые фонолиты и дайковые нефелиновые сиениты Октябрьского массива (Украинский щит) // Геохимия. 1988. № 8. С. 1133-1139. 5. Arzamastsev A. A., Petrovsky M. N. Paleozoic alkaline volcanism of the Northeastern Fennoscandia: Geochemical features and petrologic consequences // Deepseated magmatism, its sources and plumes: Proceedings of the XI International Conference. Irkutsk: Publishing House of the Institute of Geography of the SB of the RAS, 2011. Р. 96-125. 6. Петровский М. Н., Савченко Е. Э. Эвдиалитовые фонолиты Контозерского карбонатитового палеовулкана — возможный исходный расплав для эвдиалитового комплекса Ловозерского массива // Рудообразующие процессы: от генетических концепций к прогнозу и открытию рудных провинций и месторождений: метериалывсерос. науч. конф. новых (с международным участием),посвящен. 100-летию со дня рождения академика Николая Алексеевича Шило (1913–2008) (Москва, ИГЕМ РАН, 29 октября — 1 ноября 2013 г.). М.: ИГЕМ РАН, 2013. С. 155. 7. Пятенко И. К., Осокин Е. Д. Геохимические особенности Контозерского карбонатитового палеовулкана на Кольском полуострове // Геохимия. 1988. № 5. С. 723–737. 8. 40 Аг/39 Аг датирование флогопита из фоскорита Контозерского комплекса, Кольская щелочная карбонатитовая провинция, Балтийский щит / Е.ГБалаганская[и др.] // Геохимия магматических пород. Школа "Щелочной магматизм Земли". М.: ГЕОХИ РАН, 2002. С. 16–17. 9. Ветрин В. Р., Калинкин М. М. Реконструкция процессов внутрикорового и корово-мантийного магматизма и метасоматоза (по результатам изучения глубинных включений). Апатиты: КНЦ РАН, 1992. 106 с. 10. Дубровский М. И. Рациональная классификация амфиболов и метод расчета их кристаллохимических формул на минальные. Апатиты: КФАН CCCP, 1981. 64 c. 11. Phase equilibrium in the undersaturated part of Petrogeny's residua system: a preliminary graphical analysis of its potassis field with potential implications for the origin of pseudoleucite / A. Korobeinikov[et al.] // N. Jb. Miner. М. 1998. N 6.P. 241–252. 12. Когарко Л. Н., Лазуткина Л. Н., Кригман Л. Д. Условия концентрации циркония в магматических процессах. М.: Наука, 1988. 120 с. 13. Буссен И. В., Сахаров А. С. Петрология Ловозерского щелочного массива. Л.: Наука, 1972. 296 с. 14. Yoder H. S., Kushiro I. Composition of residual liquids in nepheline diopside system // Yb. CarnegieInst. Wash. 1972. Vol. 71.P. 413–416. **15**. Когарко Л. Н. Проблема генезиса агпаитовых магм. М.: Наука, 1977. 293 с. **16**. Йодер Х. С.Мелилитсодержащие породы и родственные им лампрофиры // Эволюция изверженных пород. М.: Мир, 1983. С. 381–399. 17. Baily D. K. Mantle metasomatism perspective and prospect // Alkaline Igneous Rocks. Geol. Soc. London Spec. Publ. 1987. N 30. P. 1-13. 18. Lee W.-J., Wyllie P. J. Petrogenesis of carbonatite magmas from mantle to crust constrained by the system CaO-(MgO+FeO\*)-(Na<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>O)-(SiO<sub>2</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub>)-CO<sub>2</sub> // J. Petrol. 1998. Vol. 39, N 3. P. 495–517. 19. Dalton J. A., Presnell D. C. Carbonatitic melts along the solidus model Iherzolite in the system CaO-MgO- Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub>-CO<sub>2</sub> from 3 to 7 Gpa // Contrib. Mineral. Petrol. 1998. Vol. 131. P. 123-135. 20. Kogarco L. N., Kurat G., Ntaflos T. Carbonate metasomatism of the oceanic mantle beneath Fernando de Noronha Island, Brazil // Contrib. Mineral. Petrol.2001. Vol. 140.P. 577-587. 21. Когарко Л. Н. Глобальный мантийный метасоматоз и проблемы генезиса щелочного магматизма и связанного редкометалльного оруденения // Эволюция петрогенеза и дифференциация вещества Земли: материалы 10гопетрографическогосовещания. Апатиты: КНЦРАН, 2005. С. 99–100. 22. Wilson M., Downes H. Tertiary-Quarternary extension-related alkaline magmatism in Estern and Central Europe // J. Petrol. 1991. Vol. 32. P. 811-849. 23.Witt-Eickschen G., Kramm U. Mantle upwelling and metasomatism beneath Central Europe: geochemical and isotopic constraints from mantle xenoliths from the Rhön (Germany) // J. Petrol. 1997. Vol. 38. P. 479-493. 24. Phonolitic diatremes within the Dunedin Volcano, South Island, New Zealand / R. C.Price [et al.]// J. Petrol. 2003.Vol. 44, N 11.P. 2053-2080.

## Сведения об авторе

Петровский Михаил Николаевич — кандидат геолого-минералогических наук, старший научный сотрудник Геологического института КНЦ РАН E-mail: petrovskiy@geoksc.apatity.ru

## **Author Affiliation**

*Michael N. Petrovsky* —PhD (Geology & Mineralogy), Senior Researcher of the Geological Institute of the KSC of the RAS E-mail: petrovskiy@geoksc.apatity.ru

## Библиографическое описание статьи

Петровский, М. Н. Ультращелочные эвдиалитовые фонолиты контозерского карбонатитового палеовулкана (Кольский полуостров): геология, минералогия и геохимия / М. Н. Петровский // Вестник Кольского научного центра РАН. — 2016. — № 3 (26). — С. 27–43.

#### Reference

*Petrovsky Michael N.* Ultra-Alkaline Eudialite Phonolite from Kontozero Carbonatite Paleovolcano (Kola Peninsula): Geology, Mineralogy and Geochemistry. *Herald of the Kola Science Centre of the RAS*, 2016, vol. 3 (26), pp. 27–43. (In Russ.).