ДРЕВНЕЙШИЕ В РОССИИ АЛМАЗОНОСНЫЕ КИМБЕРЛИТЫ И МЕТАКИМБЕРЛИТЫ КИМОЗЕРА, КАРЕЛИЯ

Е.В. Путинцева

Санкт-Петербургский государственный университет, Институт наук о Земле, Санкт-Петербург, lputintseva@mail.ru

Э.М. Спиридонов

Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова, геологический факультет, Москва,

ernst spirid on @gmail.com

Рассмотрена история формирования минерального состава древнейших в России кимберлитов Кимозера, Карелия. Кимберлиты прорвали габбро-долериты и шунгитоносные осадочные породы людиковия (палеопротерозоя) и содержат их ксенолиты. Все эти породы тектонизированы и однотипно метаморфизованы. Описаны минералы кимберлитов — флогопит, хромшпинелиды, группа ильменита (гейкилит, пикроильменит, Мп ильменит, пирофанит), титаномагнетит, апатит, циркон, бадделеит. Рассмотрена эволюция состава хромшпинелидов и минералов группы ильменита, их общая особенность — обогащенность Мп. Можно предположить, что кимберлиты Кимозера возникли при участии карбонатитовых расплавов повышенной щелочности. Метагаббро-долериты ксенолитов в кимберлитах слагают альбит, клиноцоизит, эпидот, хлориты, актинолит, пренит, пумпеллиит-(Fe), титанит, кварц, Al кронштедтит, гематит, Mn-Mq ферроаксинит, ленниленапеит; это образования пренит-пумпеллиитовой фации. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера — петротип метакимберлитов пренит-пумпеллиитовой фации (ППФ). Описаны слагающие их серпентины (антигорит, реликтовый лизардит), тремолит, актинолит, кальцит, доломит, клинохлор, магнетит, титанит, корренсит, тальк, апатит, рутил, гематит, ферропсевдобрукит, алланит-(Се), гидроксилбастнезит-(Се), гидроксилбастнезит-(La), гидроксилпаризит-(Се), гидроксилпаризит-(La), бастнезит-(Се), паризит-(Се), монацит-(Се), ниобоэшинит-(Се), апатит, циркон, бадделеит, пентландит, пирротин, полидимит, зигенит, торит, биксбиит, реликтовый и поздний миллерит. Минералы стронция отсутствуют. Минералы REE метакимберлитов — алланит, бастнезит, паризит, монацит, ниобоэшинит наследовали Се, Се-La и Се-La-Nd специфику магматических кальцита, перовскита и апатита. Границы кристаллов минералов REE и титанита, антигорита, тремолита — индукционные поверхности совместного роста. Наиболее распространен алланит-(Се). Специфика метаморфогенного алланита: его кристаллы незональны, значительная изменчивость содержаний REE и соотношения Fe³⁺/Fe²⁺ в кристаллах, удаленных друг от друга на первые десятки мкм, разнообразие состава: одни кристаллы селективно Се, в составе других обилен La, в третьих Nd > La. Алланит в агрегатах клинохлора беден Тi, Сr и V; в срастаниях с титанитом содержит 1 – 2 мас.% ТіО₂, на контакте с феррихромитом – до 9 мас.% Сг₂О₃. Большая часть алланита Кимозера принадлежит ряду алланит — ферриалланит (до 30% минала ферриалланита), меньшая — ряду алланит — хромалланит. При последующих процессах метаморфизма алланит замещали гидроксилбастнезит и гидроксилпаризит или монацит. Распространены прорастания бастнезита и паризита. Монацит-(Се) крайне беден Y, P и Th, беден Nd и обогащен La, обычно развит в метакимберлитах антигоритового состава. Метакимберлиты Кимозера содержат выделения незональных циркона и бадделеита неправильной формы до «диффузных». Эти минералы лишены Nb, Th, Y, Ti. Метаморфогенный циркон беден гафнием, содержит 0.5-0.7 мас.% HfO₂. Выделяется новый генетический тип — метаморфогенно-гидротермальная REE и Zr минерализация в метакимберлитах ППФ. Sm-Nd датировка метакимберлитов пренит-пумпеллиитовой фации отражает время их метаморфизма, а не время внедрения кимберлитов.

В статье 16 рисунков, 22 таблицы, список литературы из 77 названий.

Ключевые слова: кимберлиты, хромшпинелиды, группа ильменита, апатит, циркон, бадделеит, метакимберлиты, актинолит, алланит, бастнезит, паризит, монацит, ниобоэшинит, торит.

Кимберлиты — наиболее важный источник алмазов, один из интереснейших петрологических и минералогических объектов. Они являются производными карбонатно-силикатных щелочных ультраосновных расплавов с различными пропорциями силикатных и карбонатных составляющих; карбонатные обычно отвечают кальцитовым карбонатитам, значительно реже — доломитовым или обогащенным марганцем кальцитовым карбонатитам, изредка — натрокарбонатитам (Доусон, 1983; Никишов, 1984; Gaspar, Wylley, 1984; Jones, Wylley, 1985; Mitchell, 1986; Джейкс и др., 1989; Милашев, 2015). Кимберлиты с наиболее высокой долей карбонатитового материала обычно менее алмазоносны. Раннепротерозойские кимберлиты Кимозера (Карелия), обнаруженные в 1992 г. (Ушков, 2001), слагают залежь длиной более 2 км, плохо обнажены, в значительной степени тектонизированы, интенсивно метаморфизованы. Очевидно по этим причинам недостаточно изучены состав исходных кимберлитов, процессы и продукты их зеленокаменного перерождения — метакимберлиты, несмотря на то, что им посвящена серия публикаций (Ушков, 2001; Лукьянова и др., 2006; Устинов и др., 2009; Афанасьева, 2009; Самсонов и др., 2009; Priyatkina *et al.*, 2014). В статье приведены результаты изучения минералов кимберлитов Кимозера, исключая алмаз и ксеногенные гранаты и клинопироксены, и результаты изучения продуктов зеленокаменного перерождения кимберлитов и заключенных в них ксенолитов габбро-долеритов.

Материалы и методы исследования

Изучена обширная коллекция кимберлитов Кимозера, отобранных Е.В. Путинцевой из естественных обнажений и серии скважин поискового бурения.

Анализы хромшпинелидов, ильменита, редкоземельных минералов, циркона, бадделеита, актинолита, карбонатов выполнены параллельно в лабораториях МГУ (анал. Н.Н. Коротаева), ИМГРЭ (анал. И.М. Куликова и О.А. Набелкин, Camscan SX-50) и ВСЕ-ГЕИ (анал. Е.Л. Грузова, Camscan MV 2300). Сходимость результатов весьма хорошая. Значительную часть электронных фотографий и анализов минералов выполнила Н.Н. Коротаева (аналитический комплекс с комбинированной системой микроанализа на базе СЭМ Jeol JSM-6480 LV, лаборатория локальных методов исследований кафедры петрологии геологического факультета МГУ) по стандартной методике. Анализы минералов с лантанидами и актинидами выполнены по методике И.М. Куликовой (Куликова, Набелкин, 2014). Метод рентгеноспектрального определения 14 лантанидов с учетом наложения линий, влияния селективного поглощения и возбуждения другими элементами разработал Р.Л. Баринский (ИМГРЭ) в 1958 г. И.М. Куликова усовершенствовала методику Р.Л. Баринского применительно к современным приборам; экспериментальные условия работы: режим WDS, ускоряющее напряжение 20 кВ, ток пучка электронов 30 нА, режим стабилизации тока, определяются 14 лантанидов и Y, Th, U, Ca, P, Si, Ti, Al, Fe, Mn, Mg, Sr, Na, Ba, Ti; эталоны — синтетические фосфаты индивидуальных лантанидов и иттрия, диоксиды тория, урана и титана, барит, целестин; экспозиция 10-60 секунд; измерения аналитических линий проводятся в два этапа: вначале измеряются относительные интенсивности четных лантанидов и Si, Y, Th, P, Ca, Sr, затем по аналогичной схеме в тех же точках определяются относительные интенсивности остальных химических элементов; пределы обнаружения (мас.%): Ү, REE 0.2; Na 0.12; Cr, V, Mn, Mg 0.08; Th, U 0.02; расчет концентраций 30 и более химических элементов одновременно проводится в программе Calczaf.exe, метод коррекции ZAF или PAP. Для некоторых минералов выполнены прецизионные анализы, пределы обнаружения *REE* – 0.04%.

В тексте статьи и на рисунках дана единая, сквозная, нумерация химических анализов.

Кимберлиты Кимозера

Кимозерское проявление алмазоносных кимберлитов расположено в юго-восточной части Балтийского щита Русской платформы, в пределах Онежской структуры Карельского кратона, фундаментом которой является Водлозерский блок позднеархейской стабилизации (Ушков, 2001; Путинцева, 2002; Путинцева и др., 2008, 2009). Кимозерское — одно из древнейших проявлений кимберлитов, оценки изотопного возраста варьируют от 1.99 до 1.92 млрд лет (Самсонов и др., 2009; Priyatkina et al., 2014). Кимозерское проявление представлено уплощенной удлиненной (~2 км) залежью и серией крутопадающих трубообразных тел, сложенных кимберлитовыми брекчиями, туфами, массивными кимберлитами как минимум двух фаз внедрения (Ушков, 2001; Путинцева, 2002; Путинцева и др., 2009; Устинов и др., 2009). Кимберлиты внедрились в габбро-долериты раннего протерозоя и шунгитоносные терригенные породы людиковия (Онежская, 2011), слагают в них апофизы, содержат массу их ксенолитов и скиалитов. В центре залежи кимберлитов обычно это габбро-долериты, в краевой части широко распространены включения шунгитоносных пород (Ушков, 2001; Афанасьева, 2009; Устинов и др., 2009). Наблюдались ксенолиты массивных порфировидных с микролитовой матрицей кимберлитов I фазы в кимберлитовых брекчиях II фазы.

Спектры распределения лантанидов в кимберлитах Кимозера соответствуют типичным кимберлитам мира: они обогащены легкими лантанидами с характерным европиевым минимумом (рис. 1а). Кимберлиты I фазы богаче лантанидами, чем кимберлиты II фазы. Кимберлиты Кимозера обычно содержат 0.8 — 1.4 мас.% TiO₂, до 1.5% P₂O₅, их железистость от 18.3 до 26.1. Высокотитанистые разновидности кимберлитовых пород I фазы содержат до 2.3 — 3% TiO₂ и 1500 — 1700 г/т Zr, около 550 г/т *REE*. Кимберлитовые породы II фазы обычно содержат 210 — 300 г/т *REE*.

Кимберлитовые породы краевых частей залежи ряд геологов рассматривает как туфы и перемытые туфы кратерной фации (Афана-



Рис. 1. Содержания лантанидов, нормированные по хондриту. а — кимберлиты Кимозера I фазы (черные) и II фазы (красные); b — породы внешней зоны кимозерской залежи — шунгитоносные терригенные породы с инъекциями кимберлитов.

сьева, 2009; Устинов и др., 2009; Priyatkina *et al.*, 2014). Часть этих образований гораздо беднее лантанидами, чем кимберлиты (рис. 1b). Вероятно, это терригенные породы, бедные лантанидами, инъецированные количественно подчиненными кимберлитами.

Кимберлитовые породы I фазы с множеством вкрапленников оливина и флогопита заметно более магнитные, чем кимберлитовые породы II фазы. Среди вкрапленников в кимберлитах I фазы — алюмомагнезиохромит, магнезиохромит, гейкилит, пикроильменит. Кимберлиты II фазы обогащены лейстовидным магматическим кальцитом (наблюдается в тех участках, где породы слабо метаморфизованы). Среди вкрапленников кимберлитов II фазы — оливин, магнезиохромит и ильменит до пикроильменита. Судя по морфологии псевдоморфоз актинолит-тремолита, окружающих крупные зерна серпентинизированного оливина, возможно, оливин в кимберлитахах II фазы окружали каймы монтичеллита. В связующей массе кимберлитов Кимозера обильны оливин, флогопит, кальцит, немало ильменита, хромита, титаномагнетита, местами апатита, бадделеит и циркон редки.

Минералогия кимберлитов Кимозера

Оливин кимберлитов слагает вкрапленники двух генераций. Мегакристы — индивиды оливина I (до 60 — 70% объема пород) — округлые, угловато-округлые (в том числе обломки) достигают 5 — 6 мм. Кристаллы оливина II размером <1 мм сохраняют кристаллографическую огранку. Микролиты оливина основной массы не сохранились. Оливин полностью замещен вторичными минералами. Морфология оливина пород Кимозера близка к типичной для алмазоносных кимберлитов (Путинцева, 1991).

Флогопит кимберлитов I фазы слагает небольшие, до 3 мм, толстотаблитчатые кристаллы-вкрапленники. Некоторые кристаллы оторочены тетраферрифлогопитом. В отличие от кимберлитов II фазы, сохраняются реликты неизмененного флогопита. Состав флогопита, мас.%, анализ 1 (центр кристалла) и 2 (край кристалла): SiO₂ 37.68 и 39.09; TiO₂ 5.10 и 3.29; Al₂O₃ 13.52 и 14.39; Cr₂O₃ 0.47 и 0.17; Fe₂O₃ 4.50 и 4.96; FeO 7.27 и 5.51; MnO 0.23 и следы; MgO 21.56 и 22.93; К₂O 9.92 и 9.32; ВаО $0.35 \,\mathrm{u}\,0.40$; F 0.48 и 0.59; сумма — O = F₂ 100.78 и 100.40; количество Fe^{2+} и Fe^{3+} рассчитано по стехиометрии. Такое содержание фтора и тренд изменения состава с ростом содержания алюминия и снижением титана и суммарного железа типичны для флогопита кимберлитов. Столь высокое содержание титана характерно для мантийного флогопита лампроитов и иных базитов (Джейкс и др., 1989). Формулы флогопита: (ан. 1) — (K_{0.89}Ba_{0.01})_{0.90} $(Mg_{226}Fe_{0.43}^{2+}Ti_{0.27}Cr_{0.03}Mn_{0.01})_{3}[(Si_{2.65}Al_{1.12}Fe_{0.23}^{3+})_{4}O_{10}]$ $(OH_{1.76}O_{0.13}F_{0.11})_{2'}$ (ah. 2) - $(K_{0.82}Ba_{0.01})_{0.83}(Mg_{2.36})_{0.83}$ $Fe_{0.32}^{2+}Ti_{0.17}Fe_{0.13}^{3+}Cr_{0.01})_{3}[(Si_{2.70}Al_{1.17}Fe_{0.13}^{3+})_{4}O_{10}](OH_{1.87})$ F_{0.13})₂; железистость *f* = 23.1 и 19.6. Судя по более низкому содержанию титана, флогопит внешней зоны (ан. 2) кристаллизовался при более низкой температуре и при повышенном окислительном потенциале исходя из его более низкой железистости.

Хромшпинелиды кимберлитов Кимозера. Их общие особенности отмечены в работах (Ушков, 2001; Лукьянова и др., 2006; Устинов и др., 2009). Ниже приведены только оригинальные данные.

Хромшпинелиды кимберлитов I фазы разнообразны по составу, для них характерна сложная эволюция состава. Хромшпинелид первой генерации представлен фрагментами крупных кристаллов, которые корродированы и обросли хромитом третьей генерации (рис. 2a). В проходящем свете хромшпинелид



Рис. 2. Хромшпинелиды кимберлитов Кимозера первой фазы: а – фрагмент алюмомагнезиохромита I (серый, ан. 10) с каймой Mn-Zn-Ti хромита III (белый, ан. 25), они окружены оболочкой титанита, заместившего ильменит и титаномагнетит; b — вкрапленник — обломок кристалла магнезиохромита H (светло-серый, ан. 15) с каймой Mn-Zn-Ti хромита III (белый, ан. 26); с вкрапленник — обломок кристалла магнезиохромита II (светло-серый. от центра к краю — ан. 16, 17, 18); кристалл брекчирован и сцементирован Zn-Ti хромитом III (светло-серый, ан. 19) и Zn-Al хромитом III (серо-белый, ан. 20) с каймой Мп-Zn-Ti хромита III (белый, ан. 24); d — мелкий вкрапленник — тетраэдрический кристалл Мп-Zn-Ti хромита III (белый, ан. 23), окружен прерывистой оторочкой титанита, заместившего ильменит и титаномагнетит. В отраженных электронах.

I густо-красный до коричневато-красного, в отраженном свете серый. По составу это алюмомагнезиохромит, бедный Ті, Mn и Fe³⁺; Zn в его составе не обнаружен (табл. 1). Более крупные фрагменты по составу зональные: в центре более глиноземистые, во внешней зоне – более хромистые. Хромистость Cr# $(Cr/Cr + Al + Fe^{3+})$ в одном из кристаллов возрастает от 53 в центре (ан. 3) до 58 во внешней зоне (ан. 5), в другом — от 54 (ан. 4) до 60 (ан. 7) и 62 (ан.8), при этом железистость меняется не закономерно. Соответственно размещены анализы в таблице 1. В целом хромистость алюмомагнезиохромита варьирует от 53 до 68, железистость — от 28 до 40, чаще составляет 35-39, главное изоморфное замещение: Cr ↔ Al. В составе минерала практически отсутствует минал хромита FeCr₂O₄ (табл. 1).

Изредка наблюдалось нарастание хромшпинелида второй генерации — магнезиохромита — на алюмомагнезиохромит I. Хромшпинелид II слагает обломки кристаллов размером до 1.5 мм, нередко брекчированные и обросшие хромитом третьей генерации (рис. 2b, 2c). В проходящем свете хромшпинелид II коричнево-красный, в отраженном свете светло-серый. По составу это магнезиохромит, бедный Ті, Zn и Fe³⁺ (табл. 2). Минерал значительно менее глиноземистый, чем хромшпинелид I, и содержит больше титана (в среднем 0.45% против 0.15%). Часть кристаллов магнезиохромита по составу зональные, их хромистость несколько снижается от центра к периферии: от 81 (ан. 12) до 80 (ан. 13) и 76 (ан. 14), т.е. у них эволюция состава иная, чем у алюмомагнезиохромита. Большая часть кристаллов магнезиохромита по составу незональные - хромистость магнезиохромита во всех участках серого цвета кристаллов, показанных на рисунках 2b и 2c, составляет 75, железистость — около 40. Главное изоморфное замещение в магнезиохромите: $Cr \leftrightarrow Al$.

Эволюцию состава от алюмомагнезиохромита I к магнезиохромиту II с обеднением AI и накоплением Cr можно интерпретировать двояко. При изотермических условиях этот тренд отвечает существенному снижению давления, т.е. кристаллизации во всплывающем расплаве (наиболее вероятный вариант). При изобарических условиях тренд отвечает существенному повышению температуры кристаллизации (менее вероятный ва-

Таблица 1. Химический состав (мас.%) хромшпинелида первой генерации — алюмомагнезиохромита кимберлитов I фазы, Кимозеро*

№ ан.	3	4	5	6	7	8	9	10
MgO	14.57	15.89	13.96	15.93	15.50	15.45	15.32	13.54
NiO	0.25	нпо	нпо	0.24	нпо	нпо	нпо	нпо
FeO	13.36	11.56	14.65	10.69	11.56	11.40	10.91	13.35
MnO	0.33	нпо	нпо	нпо	нпо	0.36	0.50	0.31
ZnO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
Cr_2O_3	43.20	45.84	46.70	49.74	49.86	50.62	50.72	53.74
Al_2O_3	22.13	25.28	19.45	21.81	21.42	20.11	19.62	16.96
V_2O_3	НПО	нпо	нпо	нпо	0.20	0.17	0.19	0.29
Fe_2O_3	5.35	0.89	5.33	1.00	0.99	1.34	2.33	0.59
TiO_2	0.81	нпо	0.36	нпо	нпо	нпо	нпо	0.02
Сумма	100.01	99.46	99.75	99.41	99.53	99.45	99.59	98.80
			Мина	лы, мо	ол.%			
MgCr ₂ O ₄	52.2	54.4	57.6	59.8	60.1	61.4	61.7	63.9
$FeCr_2O_4$	-	-	_	_	-	_	_	3.4
MnCr ₂ O ₄	-	-	_	_	-	_	_	-
$MgAl_2O_4$	14.1	16.6	4.2	12.4	10.4	9.3	8.6	-
$\mathrm{FeAl}_2\mathrm{O}_4$	25.8	28.1	31.6	27.2	28.1	27.1	27.0	31.6
$ZnAl_2O_4$	-	-	_	_	-	_	_	-
$\mathrm{FeV}_2\mathrm{O}_4$	-	-	_	_	0.2	0.2	0.3	0.4
$\mathrm{Fe}_{2}\mathrm{TiO}_{4}$	1.9	-	0.8	_	-	_	_	-
Mg_2TiO_4	-	-	_	_	-	_	_	-
$\mathrm{FeFe}_{2}\mathrm{O}_{4}$	4.5	0.9	5.8	_	1.2	1.1	1.1	-
$MnFe_2O_4$	0.9	-	_	_	-	0.9	1.3	0.7
$ZnFe_2O_4$	-	-	_	_	-	_	_	-
$NiFe_2O_4$	0.6	-	_	0.6	-	_	_	-
Cr#	53	54	58	60	60	62	62	68
f	34.9	39.0	38.6	27.8	29.5	39.3	39.7	36.1

Примечание. * — Здесь и далее: в тексте и таблицах сквозная нумерация анализов; f — железистость, $(Fe^{2+}+Fe^{3+})/Mg$, Cr# — хромистость, Cr/(Cr+Al+Fe³⁺), %; количество FeO и Fe₂O₃ рассчитано по стехиометрии; нпо — ниже предела обнаружения.

риант). Эволюция состава магнезиохромита II, возможно, проходила при понижении температуры.

Хромшпинелиды третьей генерации слагают каймы шириной до 80 мкм на брекчированных и корродированных хромшпинелидах I и II и мелкие обособленные октаэдрические кристаллы размером 10—60 мкм. В проходящем свете хрошпинелиды III черные, в отраженном свете серо-белые до белого. По составу это хромиты, бедные и весьма бедные Mg, содержащие переменные количества Al, до 11.5% Fe₂O₃, 1—3.5% ZnO, ~1% MnO, их хромистость 75—79 (табл. 3). Выделяется два зарождения хромита III. Первое зарожде-

Таблица 2. Химический состав (мас.%) хромшпинелида второй генерации — магнезиохромита кимберлитов I фазы, Кимозеро

№ ан.	11	12	13	14	15	16	17	18
MgO	12.86	10.42	12.63	12.23	12.66	12.45	12.42	12.14
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	0.14	нпо
FeO	13.18	11.56	13.74	14.93	14.23	14.55	14.47	14.65
MnO	нпо	нпо	нпо	0.71	0.45	0.31	0.27	0.32
ZnO	нпо	нпо	нпо	нпо	0.14	0.11	нпо	0.13
Cr_2O_3	62.22	60.79	60.30	58.89	58.42	57.88	57.82	57.27
Al_2O_3	6.42	9.75	6.65	11.89	12.95	11.71	11.66	11.89
V_2O_3	нпо	0.36	0.31	0.05	0.44	0.35	0.27	0.28
Fe_2O_3	4.45	_	5.39	1.07	0.33	1.55	1.47	1.91
TiO ₂	0.39	0.48	1.14	0.40	0.10	0.40	0.37	0.44
Сумма	99.52	99.76	100.16	100.17	99.72	99.31	98.89	99.30
			Мина	лы, мол	%			
MgCr ₂ O ₄	63.5	51.3	62.1	58.2	60.0	60.3	60.4	60.1
$FeCr_2O_4$	18.0	28.0	16.5	16.3	13.6	14.0	14.2	13.4
MnCr ₂ O ₄	_	_	_	0.6	0.6	_	_	_
MgAl ₂ O ₄	-	_	-	_	-	-	-	_
$FeAl_2O_4$	12.6	19.0	12.9	22.6	23.9	22.1	22.4	22.5
$ZnAl_2O_4$	-	_	_	_	0.3	0.3	_	0.3
FeV_2O_4	_	0.5	0.4	0.1	0.6	0.5	0.4	0.4
Fe ₂ TiO ₄	1.0	1.2	2.8	0.7	_	1.0	0.9	1.1
Mg ₂ TiO ₄	_	_	_	0.3	0.3	_	_	_
$FeFe_2O_4$	4.9	_	5.3	_	0.3	0.9	0.6	1.3
MnFe ₂ O ₄	_	_	_	1.2	0.4	0.9	0.7	0.9
$ZnFe_2O_4$	_	_	_	_	_	_	_	_
$NiFe_2O_4$	_	_	_	_	_	_	0.4	_
Cr#	82	81	80	76	75	75	75	75
f	37.1	49.2	39.6	41.8	39.6	40.3	39.7	40.3

ние — Zn, Zn-Ti и Mn-Zn-Ti хромит с железистостью 85-98, содержащий 0.5-2.5 мас.% TiO₂, который нарос на хрошпинелиды I и II (рис. 2b). Второе зарождение — Mn-Zn-Ti хромит с железистостью 99-100, содержащий 2.5-5% TiO₂, который нарос на хрошпинелиды I и II (рис. 2a, 2b, 2c), на хромит 1-го зарождения (рис. 2c) и слагает обособленные кристаллы (рис. 2d). Характерные изоморфные замещения: Al \rightarrow Fe³⁺ и Mg \leftrightarrow Fe²⁺, Zn, Mn. Эволюция состава хромита III, судя по росту железистости и содержания титана, проходила при снижении температуры.

Хромшпинелиды кимберлитов II фазы в проходящем свете черные, в отраженном свете светло-серые и белые. Выделяются три генерации хромшпинелидов. Хромшпинелиды I слагают небольшие, до 1 мм, обособленные кристаллы, незональные и зональные, нелида третьей генерации — хромита кимберлитов I фазы, Кимозеро Таблица 4. Химический состав (мас.%) зональных кристаллов хромшпинелидов первой генерации кимберлитов II фазы, Кимозеро

№ ан.	19	20	21	22	23	24	25	26
MgO	3.02	2.44	1.64	0.36	0.28	0.17	0.16	0.08
NiO	0.16	0.12	0.12	нпо	нпо	0.13	0.11	0.14
FeO	28.21	28.40	29.47	29.55	30.44	33.98	31.67	31.49
MnO	0.88	0.81	1.04	0.49	1.01	1.23	1.08	1.20
ZnO	1.03	1.20	0.83	3.61	3.57	1.79	1.97	2.30
Cr_2O_3	51.00	53.07	53.50	50.12	48.48	41.16	47.90	50.29
Al_2O_3	6.46	11.49	8.14	10.52	5.85	5.04	4.41	4.03
V_2O_3	0.22	0.32	0.25	0.25	0.15	0.26	0.23	0.27
Fe_2O_3	5.64	1.07	2.40	2.20	6.74	11.46	7.44	7.18
TiO ₂	2.37	0.49	1.15	0.93	2.77	4.96	3.12	2.78
Сумма	98.99	99.41	98.54	98.03	99.29	100.18	98.09	99.76
			Мина	лы, мо	ол.%			
MgCr ₂ O ₄	16.1	11.2	4.8	1.9	1.5	0.9	0.9	0.5
$FeCr_2O_4$	56.1	60.6	67.2	69.8	68.8	58.5	70.8	72.6
MnCr ₂ O ₄	-	1.4	4.0	-	-	-	-	-
$MgAl_2O_4$	-	-	-	-	-	-	-	-
$\mathrm{FeAl}_2\mathrm{O}_4$	10.9	20.6	15.0	11.8	3.0	6.1	4.3	2.5
$ZnAl_2O_4$	2.7	3.1	2.2	9.7	9.7	4.8	5.4	6.3
$\mathrm{FeV}_{2}\mathrm{O}_{4}$	0.3	0.5	0.3	0.3	0.2	0.4	0.3	0.4
$\mathrm{Fe}_{2}\mathrm{TiO}_{4}$	6.4	0.6	3.1	2.5	7.6	13.6	8.8	7.7
Mg ₂ TiO ₄	_	0.7	2.0	_	_	_	_	_
$FeFe_2O_4$	4.3	0.1	_	2.5	6.1	11.5	4.8	5.9
$MnFe_2O_4$	2.7	3.6	3.2	1.5	3.1	3.8	3.4	3.7
$ZnFe_2O_4$	_	2.1	_	_	_	_	_	_
$NiFe_2O_4$	0.5	0.3	0.3	_	_	0.4	0.3	0.4
Cr#	77	75	78	74	76	77	78	79
f	84.9	87.6	91.5	98.1	98.6	99.1	99.2	99.6

содержат до 4 мас.% TiO₂, их хромистость варьирует от 67 до 81, железистость — от 25 до 89 (табл. 4). Первое зарождение — это бедный марганцем Ti-Al и Al магнезиохромит обособленных кристаллов (рис. 3а) и ядер зональных кристаллов (рис. 3b) с оторочками магнезиального ильменита. Второе зарождение — каймы на магнезиохромите первого зарождения (рис. 3с) и небольшие обособленные кристаллы Ti и Mn-Zn-Ti хромита с железистостью 58—89, содержащего более 1% MnO и до 5% ZnO.

Изредка встречаются композитные кристаллы, где на магнезиохромит и хромит I нарос высокожелезистый хромит II. Вторая генерация хромшпинелидов представлена широко распространенными мелкими вкрапленниками — кубооктаэдрами Mn-Zn-Ti хромита (рис. 3с), их железистость — 97—98,

№ ан.	27	28	29	30	31	32
	центр	центр	пром.	пром.	пром.	край
MgO	16.82	13.78	9.13	6.11	5.67	2.13
NiO	0.16	0.10	0.19	нпо	0.12	0.15
FeO	9.25	12.11	21.51	22.76	25.59	25.70
MnO	0.31	0.34	0.37	1.28	1.24	1.61
ZnO	НПО	нпо	нпо	2.10	0.36	5.03
Cr_2O_3	51.87	58.59	51.76	50.96	50.02	51.33
Al_2O_3	11.03	11.12	4.51	11.30	4.55	8.57
V_2O_3	0.19	0.22	0.43	0.24	0.33	0.31
Fe_2O_3	7.72	2.63	4.51	1.82	6.35	1.75
TiO_2	2.15	0.14	4.30	2.12	4.14	2.36
Сумма	99.44	99.13	98.28	98.69	98.37	98.94
		Мин	алы, мол	.%		
MgCr ₂ O ₄	64.9	66.4	47.2	29.8	30.1	8.7
$FeCr_2O_4$	-	8.4	23.8	37.9	40.3	61.2
MnCr ₂ O ₄	-	-	-	1.4	_	2.6
MgAl ₂ O ₄	14.4	_	-	_	_	_
$FeAl_2O_4$	6.2	21.2	9.2	17.5	8.7	4.7
$ZnAl_2O_4$	-	_	_	5.3	0.9	13.3
FeV_2O_4	0.3	0.4	0.6	0.3	0.4	0.4
Fe ₂ TiO ₄	5.1	0.3	11.2	4.7	11.1	5.1
Mg ₂ TiO ₄	-	_	_	0.7	_	1.3
FeFe ₂ O ₄	8.8	2.1	6.4	_	4.5	_
MnFe ₂ O ₄	0.9	0.9	1.1	2.4	3.7	2.3
NiFe ₂ O ₄	0.4	0.3	0.5	_	0.3	0.4
Cr#	67	75	81	73	80	78
f	24.5	33.8	57.6	70.4	62.9	89.4

хромистость — от 85 до 67 (табл. 5, ан. 33 — 38). При снижении хромистости в минерале растет содержание Fe_2O_3 от 1 до 14%. Хромит II содержит 3.5 - 6% TiO₂, 4 - 7.5% ZnO, 1.5 - 2% MnO. Кристаллы хромита II окружены оторочками ильменита, нередко богатого Nb. В оторочках марганцовистого ильменита не столь редко находятся мелкие, 10 - 20 мкм, кристаллы хромшпинелида III (рис. 3d). Это Mn-Zn-Ti феррихромит, его железистость — 98, хромистость — 46 - 43, минерал содержит 3 - 4% TiO₂, 1.5 - 2.5% ZnO, ~ 1% MnO (табл. 5, ан. 39 – 40).

Для совокупности хромшпинелидов кимберлитов II фазы главные изоморфные замещения: $\mathrm{Cr} \leftrightarrow \mathrm{Fe}^{3^+}$ и Mg $\leftrightarrow \mathrm{Fe}^{2^+}$, Zn, Mn.

Сравнение хромшлинелидов кимберлитов I и II фаз. Кимберлиты первой фазы содержат в целом значительно более глиноземистые

Рис. 3. Хромшпинелиды кимберлитов Кимозера второй фазы: а - корро*дированный* кристалл Ti-Al магнезиохромита I, первое зарождение (серый, ан. 27), с каймой Ма ильменита (серо-белый, ан. 53), на внутреннюю сторону каймы нарос кристалл циркона (белый, ан. 94); b — мелкий вкрапленник — кристалл хромшпинелида I: первое зарождение, ядро – Al магнезиохромит (серый, ан. 28), второе зарождение: промежуточная зона — Ті хромит (светло-серый, ан. 29) и внешняя зона — Mn-Zn-Ti хромит (белый, ан. 32); оторочка ильменита (серый, ан. 48); с — кубооктаэдр Мп-Zn-Ti хромита II (белый, ан. 33), оторочка ильменита, обогащенного Nb (серый, ан. 54); d кубооктаэдр Mn-Zn-Ti феррихромита III (светло-серый, ан. 40) в Мп ильмените (серый, ан. 63). В отраженных электронах.

хромшпинелиды со сложной историей формирования (рис. 4а), кимберлиты второй фазы — в целом значительно более железистые хромшпинелиды (рис. 4b). Хромшпинелиды кимберлитов второй фазы — продукты более продвинутой дифференциации, более низкотемпературные и более низкобарные, чем хромшпинелиды кимберлитов первой фазы. Эволюция состава хромшпинелидов II-III в кимберлитах первой фазы и хромшпинелидов I – III в кимберлитах второй фазы отвечает стандартному тренду в ультраосновных и основных магматитах - от магнезиохромита и хромита к феррихромиту и хроммагнетиту с накоплением Fe и Ti. Особенность хромшпинелидов Кимозера - существенное накопление Zn и Mn в ходе эволюции.

Сравнение хромшпинелидов кимберлитов Кимозера и иных алмазоносных кимберлитов. Алмазоносные кимберлиты содержат вкрапленники и включения в алмазах высоко- и крайне высокохромистых (> 62 мас.% Cr₂O₃) хромшпинелидов, преимущественно магнезиохромита, менее алюмомагнезиохромита, содержащих < 0.7 мас.% TiO₂; в связующей массе — разнообразные хромшпинелиды, состав которых варьирует от алюмомагнезиохромита и хромита до феррихромита, хроммагнетита, хромтитаномагнетита, хромульвошпинели, изредка до хроммагнезиоферрита; для кимберлитовых хромшпинелидов типоморфно заметное до значительного содержание минала кандилита Mg₂TiO₄ (Holmes, 1936; Nixon et al., 1963; Францессон, 1968; Ровша, Илупин, 1970; Соболев и др., 1975, 1976; Восtor, Boyd, 1980; Францессон и др., 1982; Agel et al., 1982; Доусон, 1983; Никишов, 1984; Gaspar, Wylley, 1984; Jons, Wylley, 1985; Tompkins, Haggerty, 1985; Костровицкий, 1986; Mitchell, 1986; Багдасаров, 1988; Джейкс и др., 1989; Илупин и др., 1990; Edwards et al., 1992; Hood, McCandell, 2004; Kjarsgaard et al., 2004; Masum et al., 2004; Melluso et al., 2008; Милашев, 2015; Костровицкий и др., 2016). В кимберлитах Кимозера очень мало крайне высокохромистых хромшпинелидов, но они содержат массу кристаллов высокохромистых шпинелидов, в том числе с небольшой, до 4%, примесью минала кандилита. Вероятно, эти характеристики коррелируют с невысокой степенью алмазоносности кимберлитов Кимозера. Особенность хромшпинелидов Кимозера - существенное накопление в их поздних генерациях цинка и марганца, что свидетельствует о повышенной щелочности материнских распла-BOB.

Титаномагнетит кимберлитов обеих фаз развит в виде оторочек вокруг вкрапленников хромшпинелидов и в небольших обособленных выделениях, форма которых близка к

Таблица 5. Химический состав (мас.%) хромшпинелидов второй (№33-38) и третьей (№39-40) генерации кимберлитов II фазы, Кимозеро

№ ан.	33	34	35	36	37	38	39	40
MgO	0.57	0.45	0.63	0.49	0.49	0.51	0.27	0.43
NiO	0.18	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	0.11
FeO	32.57	29.85	27.78	28.28	28.29	27.32	36.06	31.39
MnO	1.65	1.79	1.71	1.72	1.64	1.93	0.95	1.27
ZnO	4.35	4.22	7.35	6.25	6.14	5.56	2.58	1.48
Cr_2O_3	47.33	48.85	46.12	46.19	41.17	41.88	20.03	26.61
Al_2O_3	5.09	4.34	7.27	5.59	6.22	4.54	2.10	3.54
V_2O_3	0.29	0.31	0.25	0.24	0.30	0.27	0.21	0.24
Fe_2O_3	1.14	4.16	3.76	6.18	9.37	14.04	32.32	30.98
TiO_2	5.81	4.89	4.61	4.30	4.43	3.44	3.80	3.17
Сумма	98.98	98.86	99.48	99.24	98.05	99.49	98.32	99.22
			Мина	лы, мо	ол.%			
MgCr ₂ O ₄	_	0.5	_	1.1	2.7	2.8	2.0	2.4
$FeCr_2O_4$	65.2	68.5	62.3	64.4	57.7	58.9	37.4	36.9
MnCr ₂ O ₄	5.2	2.0	4.0	1.6	_	_	_	_
$MgAl_2O_4$	_	-	_	_	_	_	_	_
$\mathrm{FeAl}_2\mathrm{O}_4$	_	-	_	_	_	_	_	3.7
$ZnAl_2O_4$	11.3	9.4	15.6	12.1	13.6	9.9	6.1	4.1

$\mathrm{FeCr}_{2}\mathrm{O}_{4}$	65.2	68.5	62.3	64.4	57.7	58.9	37.4	36.9
MnCr ₂ O ₄	5.2	2.0	4.0	1.6	_	_	_	_
$MgAl_2O_4$	_	-	_	_	_	_	_	_
$\mathrm{FeAl}_2\mathrm{O}_4$	_	_	_	_	_	_	_	3.7
$ZnAl_2O_4$	11.3	9.4	15.6	12.1	13.6	9.9	6.1	4.1
$\mathrm{FeV}_2\mathrm{O}_4$	0.4	0.4	0.3	0.3	0.5	0.4	0.4	0.3
$\mathrm{Fe}_{2}\mathrm{TiO}_{4}$	14.8	12.5	10.9	11.1	12.4	9.6	14.2	8.9
Mg_2TiO_4	1.6	1.0	1.7	0.8	_	_	_	_
$FeFe_2O_4$	_	-	_	_	4.8	7.0	32.5	39.4
$MnFe_2O_4$	0.2	3.6	1.1	3.7	5.1	6.1	4.0	4.0
$ZnFe_2O_4$	0.8	2.1	4.1	4.9	3.2	5.3	3.4	_
$NiFe_2O_4$	0.5	_	-	_	_	-	_	0.3
Cr#	85	82	76	76	69	67	46	43
f	97.3	97.8	97.0	97.6	97.6	97.4	98.2	97.8

октаэдрической. Титаномагнетит испытал окислительный отжиг и представлен срастаниями магнетита (матрица) с пластинками ильменита. Валовый химический состав протоминерала титаномагнетита кимберлитов I фазы, мас.%, ан. 41: MgO 1.73; NiO 0.15; FeO 56.51; MnO 1.46; ZnO нпо; Cr₂O₃ 0.89; Al₂O₃ 0.10; V₂O₃ 0.18; Fe₂O₃ 4.53; TiO₂ 32.59; сумма 98.14. Состав минерала в миналах, мол.%: MgCr₂O₄ 0.3; FeCr₂O₄ =; MgAl₂O₄0.3; FeAl₂O₄ =; FeV₂O₄ 0.3; Fe₂TiO₄ 87.7; Mg₂TiO₄ 4.1; FeFe₂O₄ 1.3; MnFe₂O₄ 4.6; NiFe₂O₄ 0.4. Состав отвечает ульвошпинели с заметным количеством минала кандилита, что типично для шпинелидов кимберлитов.

Минералы группы ильменита. Ряд особенностей минералов группы ильменита кимберлитов Кимозера отмечен в работах: Ушков, 2001; Лукьянова и др., 2006; Устинов



Рис. 4. Состав хромшпинелидов кимберлитов Кимозера в координатах (Mg,Fe)Cr₂O₄ — (Mg,Fe,Zn)Al₂O₄ — (Fe,Mn)Fe₂O₄ + (Fe,Mg)₂TiO₄: а — кимберлиты I фазы, первая генерация хромшпинелидов — кружки, вторая и третья — квадраты; b — кимберлиты II фазы, первая генерация – крестики, вторая и третья — кружки. Стрелками показаны трены зволюции состава.

и др., 2009. Ниже приведены оригинальные данные по минералам группы ильменита. В кимберлитах в целом минералы группы ильменита представлены: (1) ламелями распада пикроильменита в клинопироксене в ксенолитах глубинных пород гипербазитового состава и продуктах их дезинтеграции; (2) субграфическими срастаниями с клинопироксеном или с ромбопироксеном в глубинных включениях; (3) агрегатными срастаниями с флогопитом, щелочным амфиболом, рутилом, диопсидом (MARID) глубинных включений; (4) крупными овальной формы кристаллами до желваков (Это мегакристы, автолиты, вкрапленники ильменита, пикроильменита, ферригейкилита, изредка манганильменита. Они обычно обогащены хромом, нередко содержат ламели распада хромшпинелидов.); (5) небольшими по размеру кристал-



лами ильменита до манганильменита, изредка до пирофанита в связующей массе кимберлитов (Holmes, 1936; Nixon et al., 1963; Францессон, 1968; Danchin, O'Rey, 1972; Благулькина и др., 1975; Соболев и др., 1976; Гаранин и др., 1978; Wyatt, 1979; Boctor, Boyd, 1980; Agel et al., 1982; Доусон, 1983; Никишов, 1984; Gaspar, Wylley, 1984; Багдасаров, Илупин, 1986, 1988; Костровицкий, 1986; Mitchell, 1986; Геншафт, Илупин, 1987; Джейкс и др., 1989; Войтковский и др., 1991; Edwards et al., 1992; Hood, McCandell, 2004; Kostrovitsky et al., 2004;Wyatt et al., 2004; Мальков, Филиппов, 2005; Костровицкий и др., 2006, 2016; Melluso et al., 2006; Каминский, Белоусова, 2009; Милашев, 2015). Кристаллы ильменита всех типов зачастую окружены реакционными каймами перовскита. Наиболее поздние манганильменит и пирофанит иногда образуют оторочки вокруг кристаллов перовскита (Pasteris, 1980; Tompkins, Haggerty, 1985; Chakhmouradian, Mitchell, 1999) или слагают псевдоморфозы по перовскиту (Мальков, Филиппов, 2005).

Рис. 5. Минералы группы ильменита кимберлитов Кимозера:

а — І фаза, вкрапленник хромистого пикроильменита (ан. 42), кристалл корродирован и окружен каймой замещения титанита (серый);

 $b-d - II \phi a a:$

 b — кристалл марганцовистого ильменита (ан.
 64) в значительной степени замещен титанитом (серый);

с — кристалл манганильменита (ан. 77) в заметной степени замещен титанитом (серый);

 с кристалл железистого пирофанита (ан. 83)
 большей частью замещен титанитом.

В отраженных электронах.

Минералы группы ильменита в кимберлитах содержат заметное количество ниобия, обычно до 3.5 мас.% Nb₂O₅, изредка до 12% (Chakhmouradian, Mitchell, 1999).

Минералы группы ильменита кимберлитов I фазы. Изредка встречаются заметно корродированные вкрапленники овальной формы размером до 1.5 мм, которые по морфологии (рис. 5а) и составу близки к пикроильмениту классических кимберлитовых мегакристов. Состав кимозерских минералов (ан. 42 и 43, мас.%): MgO 11.95 и 11.19; NiO 0.25 и 0.29; FeO 23.27 и 17.53; MnO 0.75 и 4.31; ZnO 0.12 и 0.30; СаО 9.14 и 0.12; ТіО₂ 50.94 и 47.25; Fe₂O₃ 9.83 и 17.26; V₂O₃ 0.30 и 0.15; Cr₂O₃ 2.88 и 0.22; Nb₂O₅ 0.14 и 1.76; сумма 100.57 и 100.30, количества Fe²⁺ и Fe³⁺ рассчитаны по стехиометрии. Состав минералов в миналах, мол.%: MgTiO₃ 41.1 и 39.1; FeTiO₃ 44.9 и 34.4; MnTiO₃ 1.5 и 8.6; ZnTiO₃ 0.2 и 0.5; CaTiO₃ 0.3; NiTiO₃ 0.5; Fe₂O₃ 8.6 и 15.3; Cr₂O₃ 2.7 и 0.2; V₂O₃ 0.3 и 0.1; Nb₂O₅ 0.1 и 1.0. Анализ 42 отвечает хромистому пикроильмениту, анализ 43 - Мп-Fe гейкилиту, обогащенному Fe³⁺ и Nb.

Таблица 6. Химический состав (мас.%) обособленных кристаллов ильменита в связующей массе кимберлитов I фазы, Кимозеро

№ ан.	44	45	46	47	48	49	50	51
MgO	0.19	0.26	1.36	0.23	0.24	0.22	3.05	0.59
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
FeO	42.97	42.30	35.63	40.34	37.55	36.49	29.33	31.92
MnO	0.44	0.82	1.91	2.53	3.36	3.65	5.93	10.79
ZnO	нпо	нпо	0.23	0.22	0.71	0.78	нпо	1.45
CaO	0.05	нпо	0.10	нпо	нпо	нпо	0.13	нпо
TiO_2	48.74	48.49	44.84	48.33	46.68	47.76	45.45	51.08
Fe_2O_3	6.22	5.78	13.26	7.00	10.10	8.05	13.45	1.80
V_2O_3	нпо	0.33	0.23	0.39	0.33	0.40	0.16	0.34
Cr_2O_3	нпо	1.07	0.11	0.38	0.38	0.24	нпо	0.24
Nb_2O_5	0.34	0.24	0.14	0.20	0.17	0.17	0.28	нпо
Сумма	98.95	99.29	97.81	100.62	99.52	97.76	98.78	98.21
Число ат	OMOB I	з форг	чуле в	расчет	е на ди	ва атог	ма мет	аллов
Mg	0.007	0.010	0.051	0.009	0.009	0.008	0.115	0.022
Fe^{2+}	0.920	0.901	0.766	0.841	0.899	0.810	0.622	0.702
Mn	0.010	0.018	0.042	0.054	0.073	0.079	0.127	0.234
Zn	_	_	0.004	0.004	0.013	0.015	_	0.027
Ca	0.001	_	0.003	_	_	_	0.004	_
Ti	0.938	0.929	0.867	0.918	0.895	0.912	0.868	0.985
Fe^{3+}	0.120	0.113	0.257	0.152	0.104	0.162	0.257	0.018
V	_	0.007	0.005	0.002	0.007	0.008	0.003	0.007
Cr	_	0.022	0.002	0.008	0.008	0.006	_	0.005
Nb	0.004	0.003	0.002	0.002	0.002	0.002	0.003	_

В связующей массе кимберлитов первой фазы распространены обособленные незональные кристаллы ильменита с поперечником до 150 мкм. По составу среди них выделяются три группы. Чаще других встречаются кристаллы ильменита 1 группы, бедные магнием и марганцем (табл. 6, ан. 44, 45). Такой ильменит содержит до 1 мас.% MnO, около 6% Fe₂O₃, до 1% Cr₂O₃, немного Nb, следы Ca и Zn.. Довольно широко распространены выделения ильменита 2-й группы, бедного Mq и обогащенного Fe³⁺ и Mn; этот ильменит содержит (мас.%) от 2 до 6 MnO, до 13.5 Fe₂O₃, 1 Cr₂O₃₁ 0.8 ZnO₁ 0.4 V₂O₃₁ 0.3 Nb₂O₅ (табл. 6, ан. 46-50). Изредка наблюдается ильменит 3-й группы, это бедный Mg обогащенный Zn манганильменит, который содержит (мас.%) 11 MnO, 2 Fe₂O₃, 1.5 ZnO (ан. 51). Таким образом, ильменит кимберлитовых пород I фазы разнообразен по составу - от хромистого пикроильменита и марганцовисто-железистого гейкилита до обычного ильменита и до манганильменита. Большинство кристаллов минералов группы ильменита от самых ранТаблица 7. Химический состав (мас.%) обогащенного магнием ильменита оторочек вокруг кристаллов хромшпинелидов. Кимберлиты II фазы, Кимозеро

№ ан.	53	54	55	56
MgO	6.30	4.16	4.15	3.67
NiO	0.13	НПО	НПО	0.12
FeO	30.36	30.17	34.34	36.38
MnO	3.46	2.61	4.11	0.08
ZnO	нпо	нпо	нпо	нпо
CaO	0.19	0.32	0.05	0.37
TiO ₂	50.57	50.63	51.07	45.15
Fe_2O_3	7.90	2.55	6.15	13.75
V_2O_3	0.45	0.69	0.31	0.49
Cr_2O_3	0.42	нпо	0.03	1.13
Nb_2O_5	нпо	3.25	нпо	1.03
Сумма	99.78	99.31	100.21	99.17
Число ато	мов в фор	муле в расч	ете на два а	тома металлов
Mg	0.227	0.155	0.151	0.137
Ni	0.003	-	-	0.002
Fe ²⁺	0.614	0.734	0.703	0.698
Mn	0.071	0.055	0.085	0.002
Ca	0.005	0.007	0.001	0.010
Ti	0.920	0.951	0.940	0.849
Fe ³⁺	0.144	0.048	0.113	0.259
V	0.009	0.014	0.006	0.010
Cr	0.008	_	0.001	0.022
Nb	-	0.037	-	0.012

них до самых поздних содержат повышенные концентрации марганца. Содержания Fe^{3+} наиболее высоки в самом раннем железистом гейкилите, наиболее высокотемпературном. Содержание Cr и Nb варьирует относительно широко. Повышеное содержание Zn характерно для манганильменита. С учетом анализов, не приведенных в таблице 6, ильменит кимберлитов I фазы в среднем содержит (мас.%) 2.4 MnO, 0.29 Nb₂O₅, 0.45 Cr₂O₃, 0.25 V₂O₃ (n = 17).

Минералы группы ильменита кимберлитов II фазы. Ильменит развит в них среди вкрапленников и в связующей массе. Изредка встречаются овальной формы вкрапленники размером до 2 мм, которые по морфологии и составу близки к пикроильмениту классических кимберлитовых мегакристов. Состав кимозерского минерала (ан. 52, мас.%): MgO 11.75; NiO 0.11; FeO 12.83; MnO 2.37; ZnO 0.51; CaO 0.13; TiO₂ 41.45; Fe₂O₃ 29.69; V₂O₃ 0.16; Cr₂O₃ 1.14; Nb₂O₅ 0.28; сумма 100.62, количества Fe²⁺ и Fe³⁺ рассчитаны по стехиометрии. Состав минерала в миналах, мол.%:

Таблица 8. Химический состав (мас.%) обособленных кристаллов ильменита в связующей массе кимберлитов II фазы, Кимозеро

№ ан.	57	58	59	60	61	62	63	64
MgO	0.17	0.23	0.13	1.51	0.37	0.09	0.07	0.17
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	0.05	нпо	нпо	нпо
FeO	41.98	42.46	40.45	37.53	38.27	38.50	36.43	35.27
MnO	2.29	2.64	3.44	3.45	4.26	6.07	8.53	9.04
ZnO	нпо	нпо	нпо	0.36	0.67	нпо	0.18	нпо
CaO	0.91	0.04	0.93	0.15	0.10	0.31	0.44	1.01
TiO_2	50.96	51.27	50.36	49.22	48.97	50.18	51.02	51.15
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	0.67	0.93	1.98	5.09	3.17	4.25	2.94	0.31
V_2O_3	0.34	0.19	0.31	0.20	0.40	0.33	0.23	0.31
Cr_2O_3	0.44	нпо	0.92	1.29	2.64	нпо	нпо	нпо
Nb_2O_5	0.41	0.17	0.26	0.12	0.16	0.14	нпо	1.47
Сумма	98.07	98.73	98.78	98.92	98.96	99.87	99.84	98.63
Число ат	TOMOB I	з форг	муле в	расчет	ге на д	ва ато	ма мет	аллов
Mg	0.006	0.009	0.005	0.057	0.014	0.003	0.003	0.006
Ni	_	_	_	_	0.001	_	_	_
Fe^{2+}	0.902	0.921	0.863	0.794	0.815	0.814	0.769	0.756
Mn	0.050	0.057	0.074	0.074	0.092	0.130	0.182	0.196
Zn	_	_	_	0.007	0.013	_	0.003	_
Ca	0.025	0.001	0.025	0.004	0.003	0.008	0.012	0.028
Ti	0.983	0.988	0.967	0.936	0.938	0.955	0.969	0.986
Fe^{3+}	0.013	0.018	0.038	0.097	0.061	0.081	0.056	0.006
V	0.007	0.004	0.006	0.004	0.008	0.007	0.005	0.004
Cr	0.009	_	0.019	0.025	0.053	-	-	-
Nb	0.005	0.002	0.003	0.002	0.002	0.002	-	0.017

MgTiO₃ 41.5; FeTiO₃ 25.0; MnTiO₃ 4.7; ZnTiO₃ 0.9; CaTiO₃ 0.3; NiTiO₃ 0.2; Fe₂O₃ 26.1; Cr₂O₃ 1.1; V₂O₃ 0.1; Nb₂O₅ 0.1, это марганцовисто-железистый гейкилит. Относительно широко развит обогащенный магнием ильменит, слагающий оторочки вокруг небольших вкрапленников хромшпинелидов правильной формы (рис. 3а-с). Ширина оторочек ильменита составляет 20-50 мкм. Данный ильменит содержит (мас.%) до 6.5 MgO, 14 Fe₂O₃, 4 MnO, 3.5 Nb₂O₅, 1 Cr₂O₃, 0.7 V₂O₃, цинк в нем не обнаружен (табл. 7). Обогащенный Fe³⁺ ильменит испытал распад и превращен в матрицу ильменита с массой пластинок гематита (рис. 3а). В связующей массе кимберлитов II фазы распространены обособленные выделения минералов группы ильменита с поперечником до 250 мкм (рис. 5b, 5c). По составу среди них выделяются четыре группы. Чаще других встречаются незональные по составу кристаллы ильменита первой группы, бедные Mg и относительно обогащенные Mn (рис. 5b,

Таблица 9. Химический состав (мас.%) обособленных зональных по составу кристаллов ильменита в связующей массе кимберлитов II фазы, Кимозеро

№ ан.	65	66	67	68	69	70	71	72
	центр	пром.*	пром.*	край	центр	пром.*	пром.*	край
MgO	0.09	0.07	0.13	0.29	0.12	0.17	0.08	0.17
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
FeO	38.15	36.82	31.33	26.20	36.75	384.02	28.41	29.10
MnO	6.07	8.53	8.89	15.33	6.62	9.04	15.01	15.28
ZnO	0.31	0.18	0.48	0.98	0.47	0.39	0.62	0.79
CaO	0.31	0.44	0.89	0.90	0.93	1.01	0.65	0.73
TiO ₂	50.18	51.02	49.80	49.20	50.40	50.15	50.18	51.69
Fe_2O_3	2.42	1.40	1.98	5.93	2.54	2.81	4.02	027
V_2O_3	0.33	0.23	0.36	0.31	0.29	0.21	нпо	0.27
Cr_2O_3	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
Nb_2O_5	0.14	0.11	0.12	2.18	0.21	1.47	0.19	1.05
Сумма	98.08	98.80	98.70	100.43	99.92	99.27	99.16	99.32
Число	атомов	в фор	омуле в	в расче	ге на д	ва ато	ма мет	аллов
Mg	0.003	0.003	0.005	0.011	0.005	0.006	0.003	0.006
Fe ²⁺	0.822	0.786	0.728	0.554	0.787	0.726	0.604	0.619
Mn	0.132	0.184	0.192	0.329	0.143	0.195	0.323	0.329
Zn	0.006	0.003	0.009	0.018	0.009	0.007	0.012	0.015
Ca	0.009	0.003	0.024	0.024	0.026	0.028	0.018	0.020
Ti	0.972	0.979	0.958	0.936	0.970	0.962	0.960	0.989
Fe ³⁺	0.047	0.027	0.075	0.096	0.049	0.054	0.077	0.005
V	0.007	0.005	0.007	0.006	0.006	0.004	-	0.005
Nb	0.002	0.001	0.001	0.025	0.002	0.017	0.002	0.012

Примечание. * — Промежуточные части кристалла между краем и его центром.

табл. 8). Такой ильменит содержит (мас.%) от 2 до 9 MnO, до 5 Fe₂O₃, 2.5 Cr₂O₃, 1.5 Nb₂O₅, 1 CaO, 0.7 ZnO, 0.4 V₂O₃. Реже наблюдаются зональные по составу кристаллы ильменита второй группы, бедного Mg и сравнительно обогащенного Mn, состав двух таких кристаллов приведен в таблице 9. В этом типе ильменита четко проявлен изоморфизм Fe²⁺ и Mn²⁺: ядра кристаллов обогащены Fe, внешние зоны — Mn. Ильменит второй группы содержит (мас.%) от 6 до 15 MnO, до 5 Fe₂O₃, 2 Nb₂O₅, 1 CaO и ZnO, 0.4 V₂O₃, хром в нем не обнаружен (табл. 9). Довольно широко распространены незональные по составу кристаллы ильменита третьей группы, бедного Ма и Cr и весьма богатого Mn; этот манганильменит содержит (мас.%) от 11.5 до 21.5 MnO, до 4 (обычно <1) Fe₂O₃, 3 Nb₂O₅, 1 CaO и ZnO, 0.5 V₂O₃ (табл. 10). Четвертую группу представляет редкий железистый пирофанит, микроскопически не отличимый от описанных выше (рис. 5d). Железистый пирофанит содержит (мас.%) 22-24 MnO, до 3 Fe₂O₃, 0.7 ZnO, 0.5 Nb₂O₅ и V₂O₃ (табл. 11). Таким образом, ильменит кимберлитовых пород Кимозера II фазы разнообразен по морфологии и по составу — от Mn-Fe гейкилита до обогащенного Мq и Mn ильменита, далее до бедных Mq и обогащенных Mn ильменита, манганильменита и пирофанита. Большинство кристаллов минералов группы ильменита от самых ранних до самых поздних характеризуются повышенной концентрацией марганца. Содержание Fe³⁺ наиболее высокое в раннем Mn-Fe гейкилите, наиболее высокотемпературном. Содержание Cr и Nb в ильмените не коррелировано и относительно широко варьирует. Хромом чаще обогащен ильменит с повышенным содержанием Mq, ниобием - ильменит с повышенным содержанием Mn. С учетом анализов, не приведенных в таблицах 7-11, ильменит кимберлитов II фазы в среднем содержит (мас.%) 10.2 MnO, 0.54 Nb₂O₅, $0.24 \operatorname{Cr}_2 O_{31} 0.33 \operatorname{V}_2 O_3 (n = 39).$

Сравнение минералов гр. ильменита кимберлитов I и II фаз. Пикроильменит и Fe гейкилит ранней генерации в кимберлитах обеих фаз Кимозера сходны по морфологии и составу. Более поздний ильменит кимберлитов II фазы, обогащенный Mg и слагающий оторочки вокруг правильной формы кристаллов хромшпинелидов, в кимберлитах I фазы не установлен. Наиболее распространенный в кимберлитах II фазы более поздний ильменит цементирующей массы вдвое богаче Nb и существенно богаче Mn (рис. 6d), чем ильменит цементирующей массы кимберлитов I фазы (рис. 6b). Ильменит кимберлитов I фазы заметно богаче Zn. Для минералов группы ильменита кимберлитов обеих фаз характерна положительная корреляция содержания Ма и Fe³⁺, миналов гейкилита и гематита; в кимберлитах II фазы эта зависимость выражена более ярко (рис. 6а, 6с). Среднее содержание Nb в минералах группы ильменита — 0.46 мас.% Nb_2O_5 (n = 56), максимальное - 3.25%. Общая особенность минералов группы ильменита кимберлитов Кимозеро — значительная обогащенность Mn (рис. 6b, 6d).

Сравнение минералов группы ильменита кимберлитов Кимозера и иных алмазоносных кимберлитов. Алмазоносные кимберлиты содержат мегакристы пикроильменита до ферригейкилита, в различной степени обогащенные хромом (Holmes, 1936; Nixon *et al.*, 1963; Францессон, 1968; Danchin, O'Rey, 1972; Соболев и др., 1976; Boctor, Boyd, 1980; Pasteris, 1980; Францессон и др., 1982; Доусон, 1983; Никишов, 1984; Haggerty, Tompkins, 1984; Костровицкий, 1986; Mitchell, 1986; Ген-

Таблица 10. Химический состав (мас.%) обособленных обогащенных марганцем кристаллов ильменита в связующей массе кимберлитов II фазы, Кимозеро

№ ан.	73	74	75	76	77	78	79	80
MgO	0.18	0.09	0.16	0.17	0.29	нпо	0.60	0.22
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
FeO	34.38	32.01	30.83	29.77	27.23	29.59	24.37	22.66
MnO	11.41	13.63	14.52	15.28	15.33	16.10	18.62	21.48
ZnO	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	0.29	0.32	0.51
CaO	0.19	0.36	0.25	0.73	0.89	0.28	0.56	0.07
TiO_2	51.70	51.61	51.26	51.69	49.20	51.70	50.51	50.40
Fe_2O_3	0.58	0.73	1.20	1.74	3.90	0.94	021	3.03
V_2O_3	0.30	0.49	0.54	0.24	0.31	0.28	0.34	0.55
Cr_2O_3	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	0.35	0.13	нпо
Nb_2O_5	нпо	нпо	нпо	1.74	2.18	0.30	2.88	0.47
Сумма	98.84	98.92	98.76	100.67	99.33	99.83	98.54	99.09
Число ат	томов і	в форг	муле в	расчет	е на ди	ва атог	ма мет	аллов
Mg	0.007	0.003	0.006	0.006	0.011	_	0.026	0.008
Fe^{2+}	0.733	0.681	0.657	0.624	0.581	0.625	0.524	0.481
Mn	0.246	0.294	0.313	0.325	0.332	0.345	0.405	0.462
Zn	_	_	_	-	_	0.005	0.006	0.010
Ca	0.005	0.010	0.007	0.020	0.024	0.008	0.015	0.002
Ti	0.991	0.988	0.983	0.975	0.945	0.983	0.976	0.963
Fe^{3+}	0.011	0.014	0.023	0.033	0.075	0.018	0.004	0.058
V	0.006	0.010	0.011	0.005	0.006	0.006	0.007	0.011
Cr	_	_	-		_	0.007	0.003	-
Nb	_	_	_	0.012	0.025	0.003	0.033	0.005
-						-		

Таблица 11. Химический состав пирофанита связуюшей массы кимберлитов II фазы, Кимозеро

	Компо	ненты,	мас.%	Число атомов в формуле				
№ ан.	81	82	83	№ ан.	81	82	83	
MgO	0.14	0.26	0.18	Mg	0.005	0.010	0.007	
NiO	нпо	нпо	нпо	Ni	_	_	_	
FeO	22.26	21.00	21.42	Fe^{2+}	0.480	0.447	0.452	
MnO	21.99	22.57	23.93	Mn	0.461	0.487	0.511	
ZnO	0.55	0.71	0.71	Zn	0.011	0.013	0.013	
CaO	0.50	0.18	0.12	Ca	0.014	0.005	0.003	
TiO_2	51.04	50.25	51.97	Ti	0.991	0.962	0.986	
Fe_2O_3	0.31	3.07	1.05	Fe^{3^+}	0.006	0.059	0.020	
V_2O_3	0.49	0.61	0.737	V	0.010	0.012	0.007	
Cr_2O_3	нпо	нпо	нпо	Cr	_	_	_	
Nb ₂ O ₅	0.22	0.38	0.14	Nb	0.003	0.004	0.002	
Сумма	97.50	99.03	99.85			2		



Puc. 6. Состав минералов группы ильменита кимберлитов Кимозера: ба и 6b – в кимберлитах I фазы, 6c и 6d – II фазы; а и c - в координатах FeFeO₃ – MgTiO₃ – (Fe,Mn)TiO₃; b и d – в координатах MgTiO₃ – FeTiO₃ – MnTiO₃.

шафт, Илупин, 1987; Багдасаров, Илупин, 1988; Джейкс и др., 1989; Илупин и др., 1990; Edwards et al., 1992; Hood, McCandell, 2004; Kjarsgaard et al., 2004; Kostrovitsky et al., 2004; Masum et al., 2004; Wyatt et al., 2004; Kocrpoвицкий и др., 2006, 2016; Милашев, 2015). Для минералов группы ильменита многих алмазоносных кимберлитов характерна положительная корреляция содержаний Mq и Fe³⁺, миналов гейкилита и гематита. Мегакристы минералов группы ильменита часто содержат заметное количество Nb. Небольшое количество такого типа минералов группы ильменита содержат и кимберлиты обеих фаз Кимозерского тела, что коррелируется с относительно невысокой степенью их алмазоносности (Ушков, 2001; Лукьянова и др., 2006; Устинов и др., 2009). Подавляющее большинство мегакристов пикроильменита и ферригейкилита алмазоносных кимберлитов мира бедны марганцем, содержат менее 0.3-0.5 мас.% MnO. Кимозерские пикроильменит и железистый гейкилит обогащены им, содержат 0.8-4.3 мас.% MnO. В Бразилии известны редкие типы алмазоносных кимберлитов, ко-

торые содержат мегакристы обогащенного марганцем ильменита и манганильменита (Каминский, Белоусова, 2009). Так что и в этом отношении кимозерские кимберлиты не исключение. В подавляющем большинстве кимберлитов мира ильменит в их связующей массе (так называемый микрокристаллический ильменит) беден марганцем или марганцем обогащены только внешние зоны его кристаллов (Благулькина и др., 1975; Гаранин идр., 1978; Boctor, Boyd, 1980; Agel et al., 1982; Доусон, 1983; Никишов, 1984; Tompkins, Haggerty, 1985; Костровицкий, 1986; Mitchell, 1986; Геншафт, Илупин, 1987; Багдасаров, Илупин, 1988; Илупин и др., 1990; Войтковский и др., 1991; Edwards et al., 1992; Hood, McCandell, 2004; Kostrovitsky et al., 2004; Wyatt et al., 2004; Мальков, Филиппов, 2005; Костровицкий и др., 2006, 2016; Милашев, 2015). Редкие типы кимберлитов содержат в связующей массе богатый марганцем ильменит, манганильменит и пирофанит (Wyatt, 1979; Pasteris, 1980; Tompkins, Haggerty, 1985; Chakhmouradian, Mitchell, 1999; Мальков, Филиппов, 2005; Каминский, Белоусова, 2009).

Именно таковы и кимберлиты Кимозера. В большинстве случаев это кимберлиты с существенной долей карбонатитовой составляющей. В карбонатитах повышенной щелочности (Якупиранга в Бразилии, Бенфонтейн в Южной Африке и др.) развиты такие же богатые марганцем минералы группы ильменита (Mitchell, 1978; Gaspar, Wylley, 1984). Можно предположить, что кимберлиты, в которых все типы минералов группы ильменита обогащены марганцем, возникли при участии карбонатитовых расплавов повышенной щелочности, тогда как стандартные кимберлиты с бедными марганцем минералами группы ильменита формировались при участии карбонатитовых расплавов невысокой щелочности. В восточной части Балтийского щита известны проявления обогащенных марганцем карбонатитов повышенной щелочности (Дудкин и др., 1984).

Апатит кимберлитов I фазы слагает призматические кристаллы длиной до 60 мкм в связующей массе. Апатит распределен весьма неравномерно. Нередки участки связующей массы, обогащенные апатитом до 3-5%. По составу это бедный хлором гидроксилфторапатит и реже фторгидроксилапатит, несколько щелочной, содержит ~ 0.5 мас.% Na₂O, 1.5% SrO и 1% суммы легких лантанидов (Ce > La = Nd > Eu); часть фосфора замещена серой (табл. 12). Все это — типичные признаки апатита, который кристаллизовался из расплава повышенной щелочности.

Бадделеит — типичный минерал связующей массы кимберлитов (Fieremans, Ottenburgs, 1979; Доусон, 1983; Костровицкий, 1986). В кимберлитах Кимозера слагает редкие призматические кристаллы длиной до 60 мкм и их срастания (рис. 7). Состав бадделеита в кимберлитах I фазы (ан. 87—89, рис. 7а) и II фазы (ан. 90, рис. 7b) близок (табл. 13). Минерал содержит около 2% Hf и Nb, около 1% Ті. Для одного из кристаллов бадделеита выполнен прецизионный анализ (ан. 91, мас.%): ZrO₂ 92.75; HfO₂ 1.88; UO₂ 0.16; TiO₂ 0.86; Nb₂O₅ 1.30; Y₂O₃ 0.39; Gd₂O₃ 0.43; CaO 0.43; SrO 0.13; Fe₂O₃ 0.18; P₂O₅ 0.34; сумма 98.85; Dy, Yb, Lu следы; Sc, Th, иные лантаниды не обнаружены (анал. О.А. Набелкин, ИМ-ГРЭ); формула: (Zr_{0.931}Nb_{0.017}Ti_{0.013}Hf_{0.011}Ca_{0.010} $P_{0.006}Y_{0.004}Gd_{0.003}Fe_{0.003}U_{0.001}Sr_{0.001})_1O_2.$

Циркон слагает мелкие короткопризматические кристаллы в срастании с ильменитом (рис. За, ан. 94), чаще обособленные в связующей массе. Состав циркона в кимберлитах I фазы (ан. 92–93) и II фазы (ан. 94–95) близок, циркон кимберлитов II фазы немного богаче гафнием (табл. 14). Минерал содержит

Таблица 12. Химический состав апатита кимберлитов I фазы, Кимозеро

	Компо	ненты,	Mac.%	Число	атомов	в форг	муле
№ ан.	84	85	86	№ ан.	84	85	86
CaO	53.18	52.01	52.56	Ca	4.79	4.72	4.75
SrO	1.35	1.52	1.20	Sr	0.06	0.07	0.06
FeO	0.47	0.46	0.25	Fe	0.03	0.03	0.02
MgO	0.30	0.39	0.21	Mg	0.04	0.05	0.03
Na ₂ O	0.37	0.40	0.60	Na	0.06	0.07	0.10
$\mathrm{Ce}_2\mathrm{O}_3$	0.49	0.57	0.37	Се	0.015	0.02	0.01
La_2O_3	0.25	0.29	0.19	La	0.01	0.01	0.01
Nd_2O_3	0.23	0.28	0.19	Nd	0.01	0.01	0.005
Eu_2O_3	нпо	нпо	0.16	Eu	-	-	0.005
P_2O_5	41.24	41.60	41.65	Р	2.94	2.98	2.97
SO_3	0.72	0.59	0.70	S	0.045	0.04	0.045
F	1.82	2.11	2.01	F	0.48	0.57	0.54
Cl	0.06	0.08	0.06	Cl	0.01	0.01	0.01
Сумма	97.50	99.03	99.85	OH	0.51	0.35	0.45
– 0 =				(O)		(0.07)	
$\underline{F_2\!+\!Cl_2}$							

Таблица 13. Химический состав бадделеита кимберлитов I фазы (87–89) и II фазы (90), Кимозеро

	Ком	Компоненты, мас.%				Число атомов в формуле					
					в расч	аете н	а оди	н ато	M		
				метал	лов						
№ ан.	87	88	89	90	№ ан.	87	88	89	90		
ZrO_2	93.65	594.40	94.23	93.70	Zr	0.938	0.941	0.939	0.948		
HfO_2	1.76	1.83	1.91	2,04	Hf	0.010	0.011	0.011	0.012		
TiO_2	1.42	0.91	1.37	0.94	Ti	0.022	0.014	0.021	0.015		
Nb ₂ O ₅	2.43	2.55	2.50	1.97	Nb	0.023	0.024	0.023	0.018		
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	0.29	0.28	0.26	0.23	Fe^{3+}	0.004	0.004	0.004	0.004		
CaO	0.15	0.30	0.10	0.13	Ca	0.003	0.006	0.002	0.003		
Сумма	199.70	0100.27	100.37	799.01							

Таблица 14. Химический состав циркона кимберлитов I фазы (92–93) и II фазы (94–95), Кимозеро

	Комі	тонент	ты, мас	:.%	Число	о атом	IOB B (рорм	уле	
					в расчете на два атома					
					металлов					
№ ан.	92	93	94	95	№ ан.	92	93	94	95	
ZrO_2	62.55	58.57	60.98	62.45	Zr	0.956	0.900	0.929	0.947	
HfO_2	0.78	1.75	1.61	1,99	Hf	0.007	0.016	0.014	0.018	
ThO_2	1.80	0.57	1.53	0.17	Th	0.013	0.004	0.011	0.001	
UO_2	нпо	нпо	0.06	нпо	U	_	_	_	_	
Nb ₂ O ₅	0.06	0.16	0.12	0.79	Nb	0.001	0.002	0.002	0.011	
Ce_2O_3	0.98	3.40	1.75	0.69	Се	0.011	0.039	0.020	0.007	
Nd ₂ O ₃	0.90	1.11	1.45	0.56	Nd	0.010	0.012	0.016	0.006	
Fe_2O_3	0.13	1.07	0.42	0.52	Fe^{3^+}	0.003	0.025	0.010	0.012	
SiO_2	31.90	31.82	31.97	32.13	Si	0.999	1.002	0.998	0.998	
Сумма	99.10	98.54	99.90	99.29						



Рис. 7. Бадделеит кимберлитов Кимозера, а – 1 фаза, b – II фаза: а – кристалл бадделеита (белый, ан. 87–89) брекчирован и сцементирован цирконом; b – кристалл бадделеита (ярко-белый вверху снимка, ан. 90) в агрегате магнетита, ильменита и титанита среди тремолита и актинолита. В отраженных электронах.

(мас.%) 0.8-2 Hf, до 3 Ce, до 1.5 Nd, до 0.7 Nb. Для одного из кристаллов циркона кимберлитов II фазы выполнен прецизионный анализ (ан. 96, мас.%): ZrO₂ 60.30; HfO₂ 2.11; ThO₂ 0.37; TiO₂ 0.07; V₂O₃ 0.06; Cr₂O₃ 0.10; Al₂O₃ 0.13; Fe₂O₃ 0.36; MnO 0.04; CaO 0.22; Nb₂O₅ 0.86; Y₂O₃ 1.27; La₂O₃ 0.21; Ce₂O₃ 0.78; Nd₂O₃ 0.65; Sm₂O₃ 0.10; Gd₂O₃ 0.21; Tb₂O₃ 0.08; Yb₂O₃ 0.04; SiO₂ 32.70; P₂O₅ 0.38; сумма 100.84; Sc, U, иные лантаниды не обнаружены (анал. О.А. Набелкин). Формула циркона: (Zr_{0.895}Y_{0.020}Hf_{0.019} $Nb_{0.012}Ce_{0.009}Fe_{0.008}Nd_{0.007}Ca_{0.007}Al_{0.005}Th_{0.003}La_{0.002}$ $Gd_{0.002}Ti_{0.002}Cr_{0.002}Sm_{0.001}Tb_{0.001}V_{0.001}Mn_{0.001})_{0.998}$ [(Si_{0.992}P_{0.010})_{1.002}(O_{3.944}OH_{0.056})₄]. Количество гидроксила оценено по балансу зарядов. Обычно циркон кимберлитов крайне беден иттрием и актинидами (Zircon, 2004). Циркон кимберлитов Кимозера содержит от 0.2 до 1.8 мас.% тория и до 1% иттрия.

терригенными и вулканогенными породами людиковия и их ксенолитами в кимберлитах, как правило, многократно тектонизированы (кливажированы, брекчированы, местами интенсивно рассланцованы) и метаморфизованы. В кристаллах флогопита и в псевдоморфозах хлорита по флогопиту наблюдаются полосы излома (кинк-бэнды) (рис. 8а). Вкрапленники флогопита нередко смяты, разорваны и скручены (рис. 8b). Кимберлиты, как и окружающие людиковийские вулканогенно-осадочные породы и габбро-долериты, претерпели зеленокаменный региональный метаморфизм в условиях цеолитовой фации (ЦФ), позднее — в условиях пренит-пумпеллиитовой фации (ППФ) и превращены в метакимберлиты.

Метагаббро-долериты ксенолитов среди метакимберлитов Кимозера

Эпигенетические образования Кимозера

Кимберлитовые породы Кимозера совместно с окружающими габбро-долеритами и Метагаббро-долериты (габбро-диабазы) ксенолитов в кимберлитах сложены альбитом, клиноцоизитом, эпидотом, хлоритами, актинолитом, пренитом (рис. 9а), железис-

Рис. 8. Метакимберлиты Кимозера (шлифы в проходящем свете, николи X): а — полосы излома в кристалле хлоритизированного флогопита; b — разорванный и смятый вкрапленник флогопита.







Рис. 9. Метагаббро-долериты ксенолитов Кимозера (шлифы в проходящем свете): а — гнездо пренита (ан. 97), николи X; b — псевдоморфозы альбита и пумпеллиита (рельефный зеленый до бурого, ан. 100) по лабрадору, хлорита и актинолита по авгиту, землистого титанита (черный) по титаномагнетиту при 1 николе; с, d — гнездо хлорита рипидолита (ан. 98) с прожилками коричневатого кронштедтита (ан. 99), с — при одном николе, d — николи X.

тым пумпеллиитом, титанитом, кварцем, глиноземистым кронштедтитом, гематитом, калишпатом, кварцем, ферроаксинитом. Минеральные ассоциации метагаббро-долеритов отвечают стандартной пренит-пумпеллиитовой фации невысоких давлений (Coombs, 1969; Liou et al., 1987; Спиридонов и др., 2000; Philpotts, Auge, 2009). Плагиоклаз — битовнит-лабрадор габбро-долеритов — заместили клиноцоизит, альбит, эпидот, пренит, пумпеллиит-(Fe) (рис. 9b). Пренит слагает и небольшие гнезда (рис. 9а). Состав пренита (ан. 97, мас.%): SiO₂ 44.82; Al₂O₃ 24.90; Fe₂O₃ 0.56; CaO 27.49; Na₂O 0.18; сумма 97.95; формула: $(Ca_{1.976}Na_{0.023})_{1.999}(Al_{0.973}Fe_{0.028}^{3+})_{1.001}[(OH)_2/Al_{0.995}Si_{3.005}]$ О₁₀], близка к теоретической. Авгит габбро-долеритов замещен агрегатами актинолита и хлорита. Актинолит низкоглиноземистый (0.3-2.5 мас.% Al₂O₃), железистый, f = 32-34. Хлорит также слагает многочисленные небольшие гнезда, его состав варьирует от рипидолита (f до 47) до клинохлора. Состав

рипидолита (ан. 98, мас.%): SiO₂ 27.25; Al₂O₃ 16.96; FeO 23.75; MgO 16.12; сумма 84.08; формула: $(Mg_{2.64}Fe_{2.18}^{2+}Al_{1.18})_6[(OH)_8/(Si_{2.99}Al_{1.01})_4O_{10}],$ f = 45.2. В гнездах хлорита обычно развиты микропрожилки железистого минерала группы серпентина кронштедтита (рис. 9с, 9d); его состав (ан. 99, мас.%): SiO₂ 10.09; Al₂O₃ 2.04; Fe₂O₃ 55.04; FeO 23.57; MgO 4.32; сумма 95.06; формула кронштедтита: $(Fe_{1.23}^{2+}Fe_{1.37}^{3+}Mg_{0.40})_3$ $[(OH)_4/(Fe_{1+2}^{1+}Si_{0,6}Al_{0,15})_2O_5]$, f общ. — 90.5; количества Fe^{2+} и Fe^{3+} рассчитаны по балансу зарядов. Титаномагнетит и ильменит габбро-долеритов почти полностью замещены титанитом. Пумпеллиит-(Fe) входит в состав псевдоморфоз по плагиоклазу (рис. 9b), образует включения в гнездах хлорита и пренита. Состав пумпеллиита-(Fe) (ан. 100, мас.%): SiO₂ 37.26; TiO₂ 0.31; Al₂O₃ 24.90; Fe₂O₃ 0.23; FeO 8.84; MnO 0.54; MgO 3.11; CaO 22.79; Na₂O 0.19; сумма 94.00; формула: (Са_{1.965}Na_{0.030})_{1.995} $(Fe_{0.595}^{2+}Mg_{0.373}Mn_{0.037})_{1.005}(Al_{1.967}Ti_{0.019}Fe_{0.014}^{3+})_2[(OH)_2]$ $/H_2O/SiO_4/Si_2O_7$], f = 63. Характерный боро-

силикат ППФ ферроаксинит (Спиридонов и др., 2000) совместно с эпидотом слагает небольшие гнезда клиновидных кристаллов. Аксинит – один из концентраторов марганца в метаморфических породах, содержание марганца в ферроаксините Кимозера — до 2.5 мас.%. Ферроаксинит метагаббро-долеритов Кимозера содержит 58-64, в среднем 61% минала ферроаксинита, 19-27, в среднем 22% минала магнезиоаксинита, 15-18, в среднем 17% минала манганаксинита (n = 5). В ассоциации с ферроаксинитом развит слюдистый минерал коричневого цвета с резким плеохроизмом магнезиостильпномелан ленниленапеит. Его состав (ан. 101, мас.%): SiO₂ 41.73; Al₂O₃ 11.71; Fe₂O₃ 9.20; FeO 1.86; MgO 18.41; CaO 1.06; K₂O 2.78; сумма 89.75; формула: $(K_{0.72}Ca_{0.25})_{0.97}(Mg_{6.00}Fe_{1.52}^{3+}Fe_{0.34}^{2+}Al_{0.14})_8$ $[(OH)_8/(Si_{9.12}Al_{2.88})_8O_{28}]$ •2(H₂O), f = 23.7; количества Fe²⁺ и Fe³⁺ рассчитаны по балансу зарядов.

Сравнение характера метаморфизма ксенолитов базитов Кимозера и окружающих кимберлитовую залежь базитов палеопротерозоя Северного Прионежья

Широко распространенные в Северном Прионежье базальты, долериты и габбро-долериты трапповой формации палеопротерозоя почти повсеместно метаморфизованы, точно так же, как и габбро-долериты внутри кимберлитовой залежи Кимозера, и сложены теми же минеральными ассоциациями. Базальты превращены в спилиты и близкие к ним породы, долериты и габбро-долериты в диабазы и габбро-диабазы. Это Олонецкая диабазовая формация Ф.Ю. Левинсона-Лессинга (Левинсон-Лессинг, 1888). По нашим наблюдениям, в метабазальтах и метагаббро-долеритах трапповой формации Северного Прионежья широко развиты пренит и железистый пумпеллиит: в ткани метапород и в трещинах гидроразрыва среди них в агрегатах кварца, хлорита, кальцита, эпидота, в гнездах хлорита; повсеместно развиты микропрожилки глиноземистого кронштедтита; метабазиты содержат стильпномелан, метабазальты — вкрапленность и скопления самородной меди. В метабазитах уставлены проявления аксинита (Тимофеев, 1935; авторские наблюдения). Оценки температур формирования хлорита метабазитов Кимозера и метабазитов окружающих толщ с использованием геотермометра М. Кателиню (Cathelineau, 1988) — около 330°С. Таким образом, породы трапповой формации людиковия Северного Прионежья метаморфизованы в условиях ППФ. На локальных участках среди них развиты мандельштейны базальтового состава с халцедоном и агатами (Тимофеев, 1935). По нашим наблюдениям, эти метавулканиты содержат ломонтит, т.е. это образования высокотемпературной части цеолитовой фации (ЦФ). В мандельштейнах и агатах среди них развиты прожилки и метасомы пренита, пумпеллиита и Аl-кронштедтита — образования ППФ. Итак, в начале преобразований породы трапповой формации людиковия Северного Прионежья были захвачены низкоградным зеленокаменным метаморфизмом погружения в условиях ЦФ, затем — в условиях ППФ. При этих процессах произошла частичная мобилизация углеродистого вещества и серы из шунгитовых пород. Возле них в эндоконтактовой зоне возникли углеродсодержащие метакимберлиты и метакимберлиты, содержащие пирротин и иные сульфиды. Углеродсодержащие метакимберлиты отличаются от иных метакимберлитов Кимозера пониженным содержанием магнетита и повышенным тремолита и актинолита.

Метакимберлиты Кимозера

Кимберлиты Кимозера, как и окружающие габбро-долериты и вулканогенно-осадочные породы раннего протерозоя и их ксенолиты в кимберлитах, захвачены региональным зеленокаменным метаморфизмом. Метаморфизованные кимберлитовые породы Кимозера слагают серпентины: антигорит и менее лизардит, тремолит, актинолит, карбонаты: кальцит и доломит, хлориты, титанит, количество которых варьирует в широких пределах (Лукьянова и др., 1986; Ушков, 2001; Афанасьева, 2009; Устинов и др., 2009; Priyatkina et al., 2014; Путинцева, Спиридонов, 2016). Ряд геологов считают, что полученный И.Л. Махоткиным (2003) изотопный Sm-Nd возраст 1.76 млрд лет для кимберлитовых пород отвечает возрасту метаморфизма кимберлитов. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера I фазы, нередко массивной текстуры, слагают минералы группы серпентина (антигорит и реликтовый лизардит), хлориты, смешанно-слойные минералы (корренсит, тальк-серпентин), магнетит, кальцит, доломит, брусит, тальк, титанит и иные продукты замещения ильменита, менее - хроммагнетит, тремолит, актинолит, пентландит, полидимит, миллерит (реликтовый и поздний), поздние годлевскит и бравоит. Часто состав метакимберлитов I фазы существенно антиго-

ритовый или хлорит-антигоритовый с массой магнетита, в других участках — доломит-серпентиновый (± магнетит). Эти метакимберлиты пересечены прожилками хризотил-асбеста и более молодыми прожилками серпофита (лизардита). В экзоконтактах антигоритовых метакимберлитов породы рамы заметно серпентинизированы. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера II фазы слагают тремолит и актинолит, кальцит, доломит, хлориты, менее - корренсит, титанит и иные продукты замещения ильменита, минералы группы серпентина, магнетит, пирротин, зигенит, иные акцессорные минералы, поздние пирит и бравоит. В эндоконтактах тела породы нередко обогащены углеродистым веществом, как правило, графитоидом. Состав метакимберлитов II фазы существенно карбонат-тремолитовый (актинолитовый) или карбонат-хлорит-актинолитовый. В этих метакимберлитах и вдоль контактов их тел размещены жилы и прожилки тремолита и тремолит-асбеста. В целом набор метаморфических минералов в метакимберлитах обеих фаз близок. Это образования ППФ с реликтами минералов ЦФ (лизардит, миллерит) и небольшим количеством более поздних образований ЦФ (жилы и метасомы позднего лизардита, поздние миллерит, годлевскит, пирит, бравоит, ваэсит, барит и ангидрит). В ряде участков контакты залежи кимберлитов тектонические. Здесь породы оталькованы и пересечены кварц-карбонатными и карбонатными жилами.

Минералогия метакимберлитов Кимозера

Минералы группы серпентина – антигорит с реликтами лизардита — наиболее распространенные образования метакимберлитов. Лизардит представлен реликтовыми выделениями с характерной структурой в антигорите. Минерал диагностирован по оптическим свойствам и рентгенограммам (Лукьянова и др., 2006; Афанасьева, 2009; Priyatkina et al., 2014). Нами лизардит наблюдался в серии шлифов. По составу лизардит железистый (ан. 102 и 103, мас.%): SiO₂ 41.05 и 39.86; Cr₂O₃ 0.53 и 0.23; Al₂O₃ 1.52 и 1.58; FeO 9.24 и 12.74; MnO 0.23 и 0.28; MgO 32.53 и 32.79; сумма 85.10 и 86.09; формулы: (Mg_{2.50}Fe²⁺_{0.39}Mn_{0.01} Al_{0.08}Cr_{0.02})₃[(Si_{1.99}Al_{0.01})₂O₅](OH_{3.91}O_{0.09})₄ и $(Mg_{2,44}Fe_{0,54}^{2+}Al_{0,02})_{3}[(Si_{1,99}Al_{0,01})_{2}O_{5}](OH_{3,99}O_{0,01})_{4};$ f = 14 и 18. Отсутствие хлора в составе лизардита - свидетельство низкой солености метаморфизующих флюидов. Железистый лизардит — продукт ранней серпентинизации в

Таблица 15. Химический состав (мас.%) клинохлора метакимберлитов, Кимозеро

№ ан.	107	108	109	110	111	112
SiO ₂	28.61	28.87	28.53	29.67	30.83	30.04
Al_2O_3	14.66	15.37	14.39	16.42	14.42	16.82
Cr_2O_3	3.20	1.62	1.39	0.62	0.28	0.14
Fe_2O_3	-	0.18	0.84	0.69	0.29	_
FeO	20.45	19.36	19.15	13.63	14.08	15.04
MnO	0.18	0.11	0.22	0.09	0.15	0.12
MgO	20.26	21.40	20.97	25.59	25.97	24.44
Сумма	87.36	86.91	85.40	86.71	86.02	86.60
Число ат	COMOB B (формуле	е в расче	те на 10	атомов м	еталлов
Mg	3.150	3.303	3.302	3.828	3.914	3.674
Fe^{2+}	1.784	1.676	1.691	1.144	1.213	1.271
Fe ³⁺	-	0.014	0.067	0.052	0.022	—
Mn	0.016	0.010	0.020	0.007	0.013	0.011
Al^{VI}	0.786	0.865	0.804	0.920	0.837	1.036
Cr	0.264	0.132	0.116	0.049	0.023	0.008
Сумма	6	6	6	6	6	6
Si	2.984	2.989	3.013	2.979	3.118	3.034
Al^{IV}	1.016	1.011	0.987	1.021	0.882	0.966
Сумма	4	4	4	4	4	4
OH	7.986	8	8	8	8	7.922
(O)	0.014	-	-	-	_	0.078
f общ.	36.4	34.0	37.3	23.9	23.9	25.9

восстановительных условиях (Варлаков, 2000). Вероятная реакция образования лизардита за счет магматических оливина и кальцита: $(Mg_{0.8}Fe_{0.2})_2SiO_4 + CaCO_3 + 2H_2O + CO_2 \rightarrow$ $(Mg_{0.8}Fe_{0.2})_3Si_2O_5(OH)_4 + Ca(Mg_{0.8}Fe_{0.2})_1(CO_3)_2.$ Лизардит — самый низкотемпературный серпентин (Артёмов, 1973; Варлаков, 2000), типоморфный минерал метакимберлитов цеолитовой фации Восточно-Сибирской платформы (Соколова, Спиридонов, 2006; Спиридонов и др., 2010). Антигорит – наиболее распространенный минерал метакимберлитов, возник при замещении лизардита. Широко распространены псевдоморфозы по оливину, которые слагают антигорит, антигорит с магнетитом, антигорит с магнетитом и карбонатами (обычно это железистый доломит) (рис. 10а, 10b, ан. 104), антигорит с тальком (рис. 10с, ан. 105). Антигорит нередко ассоциирует с бруситом. Вероятная реакция образования такой ассоциации за счет лизардита: $17Mg_3Si_2O_5(OH)_4 \rightarrow Mg_{48}Si_{34}O_{85}(OH)_{62}$ $(антигорит) + 3Mg(OH)_2$ (брусит).

Состав антигорита (ан. 104 и 105, мас.%): SiO₂ 44.33 и 43.38; Cr₂O₃ 0.19 и 0.20; Al₂O₃ 0.31 и 0.44; Fe₂O₃ 0.40 и 1.28; FeO 2.28 и 3.37; MnO 0.11 и нпо; MqO 40.56 и 39.74; NiO 0.27 и нпо;



Рис. 10. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера I фазы (a, b, c — илифы в проходящем свете, d — вид в отраженных электронах): a, b — псевдоморфоза антигорита (ан. 104), магнетита (ан. 132) и железистого доломита по оливину, а — при 1 николе, b — николи X; c — псевдоморфоза антигорита (ан. 105) и талька (ан. 114) по оливину, николи X; d — срастание антигорита и гидроксилапатита (светло-серый).

сумма 88.45 и 88.41. Формулы: $(Mg_{45.94}Fe_{1.45}^{2+}Fe_{0.25}^{3+}Ni_{0.23}Mn_{0.07}Cr_{0.11})_{48}[(Si_{33.69}Al_{0.28}Fe_{0.33}^{3+}Al_{0.83}](OH)_{62}$ и $(Mg_{45.36}Fe_{2.16}^{2+}Fe_{0.36}^{3+}Cr_{0.12})_{48}[(Si_{33.22}Al_{0.40}Fe_{0.38}^{3+})_{34}O_{85}](OH)_{62}$. Антигорит заметно менее железистый, чем лизардит, который он заместил. Поэтому с антигоритом почти постоянно ассоциирует магнетит.

Смешанно-слойный 1:1 тальк-серпентин. В одном из образцов антигоритовых метакимберлитов установлен богатый никелем и железом минерал, в шлифе похожий на антигорит. Длина его пластин — до 70 мкм. Состав минерала (ан. 106, мас.%): SiO₂ 50.98; Cr₂O₃ 0.66; Al₂O₃ 0.21; FeO 18.14; MgO 17.94; NiO 11.07; сумма 99.08; Mn, Ti, V, Ca не обнаружены; формула: (Mg_{1.04}Fe²⁺_{0.59}Ni_{0.35}Cr_{0.02})₂[(Si_{1.99}Al_{0.01})₂ O₅](OH)₂. Возможно, столь богатый никелем минерал возник за счет аваруита Ni₃Fe обычного продукта ранней лизардитовой серпентинизации богатых оливином пород в восстановительных условиях (Варлаков, 2000; Спиридонов и др., 2000).

Хлорит — один из распространенных минералов метакимберлитов. Его состав в заметной степени зависит от состава замещенных минералов. Каймы замещения вокруг хромшпинелидов слагает хромистый клинохлор с 3.6% Cr₂O₃, достаточно высокожелезистый (ан. 107). Псевдоморфозы по вкрапленникам флогопита образует железистый (f = 34-37) клинохлор с 1.4-1.6% Cr₂O₃₁ (ан. 108-109). Клинохлор, заместивший связующую массу кимберлитов, значительно менее железистый (f = 24-26) и содержит 0.1 - 0.6% Cr_2O_3 (табл. 15, ан. 110-112). Оценки температур образования хлорита метакимберлитов Кимозера с использованием геотермометра М. Кателиню (Cathelineau, 1988) — около 320°С. Хлориты в метакимберлитах Кимозера в целом менее железистые и менее глиноземистые, чем в метабазитах ксенолитов и окружающих толщ, вероятно, вследствие различия состава протолитов.



Рис. 11. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера II фазы: a, b — агрегаты тремолита (ан. 118, 119), кальцита и доломита, заместившие магматические оливин и кальцит, шлифы в проходящем свете, николи X; c, d — срастания зональных тремолита — актинолита (центр — ан. 120, внешняя зона — ан. 122) с кальцитом (более светлый), доломитом (более серый) и титанитом (светлый), в отраженных электронах.

Тальк в отдельных участках метакимберлитов совместно с антигоритом слагает псевдоморфозы по оливину (рис. 9с, ан. 114). Состав талька широко варьирует от почти безжелезистого до железистого (ан. 113–115, мас.%): SiO₂ 64.19, 64.40 и 63.09; Al₂O₃ 0.74, 0.23 и 0.11; Fe₂O₃ 0.13, 0 и 0.23; FeO 0, 3.22 и 6.14; MgO 32.52, 30.42 и 28.29; сумма 97.58, 98.27 и 97.86; количество Fe²⁺ и Fe³⁺ рассчитано по балансу зарядов; формулы: (Mg2.986Al_{0.008}Fe³⁺_{0.005})₃[(Si_{3.986}Al_{0.046})₄O₁₀],(Mg2.817</sub>Fe²⁺_{0.167}Al_{0.016})₃[Si₄O₁₀] (OH)₂ и (Mg2.667Fe²⁺²³₂₅Fe³⁺⁰_{0.008})₃[(Si_{3.989}Al_{0.008}Fe³⁺_{0.003})₄O₁₀](OH)₂; f = 0.2, 5.6 и 11.2. Маложелезистый тальк развит в метакимберлитах, богатых магнетитом.

Корренсит (смешанно-слойный 1:1 хлорит — сапонит). Корренсит микроскопически напоминает антигорит. Пластинчатые выделения корренсита находятся в агрегатах антигорита, хлорита, тремолита и актинолита. Типичные составы корренсита (ан. 116 и 117, мас.%): SiO₂ 34.77 и 32.51; TiO₂ 0.25 и 0.21; $\rm Cr_2O_3$ 0.64 и 0.45; $\rm Al_2O_3$ 13.12 и 13.14; $\rm Fe_2O_3$ 1.04 и 3.35; $\rm FeO$ 8.41 и 9.76; MnO 0.13 и 0.09; MgO 25.87 и 23.45; CaO 0.09 и 0.12; Na_2O 0.10 и 0.13; сумма 84.42 и 83.21; количество $\rm Fe^{2+}$ и $\rm Fe^{3+}$ рассчитано по балансу зарядов; формулы в расчете на 17.33 атома металлов: $(\rm Mg_{0.28}Ca_{0.02}$ Na_{0.03})_{0.3}(\rm Mg_{6.56}Fe^{2}_{1.26}Al_{0.91}Fe^{3+}_{0.14}Cr_{0.09}Ti_{0.03}\rm Mn_{0.02})_9 [(Si_{6.17}Al_{1.33})_8O_{20}](OH)_{10}\bulletn(\rm H_2O) и (Mg_{0.26}Ca_{0.02} Na_{0.05})_{0.33}(\rm Mg_{6.13}Fe^{2}_{1.49}Al_{0.80}Fe^{3+}_{0.46}Cr_{0.03}Ti_{0.07}\rm Mn_{0.02})_9 [(Si_{5.96}Al_{2.04})_8O_{20}](OH)_{10}\bulletn(\rm H_2O), f общ. = 17.1 и 24.3. Корренсит — характерный минерал метабазитов пренит-пумпеллиитовой фации (Спиридонов и др., 2000).

Тремолит и актинолит широко распространены в метакимберлитах, обычно совместно с карбонатами — доломитом и кальцитом (рис. 11). Габитус их кристаллов длиннопризматический до игольчатого. Наблюдаются и расщепленные кристаллы. Многие кристаллы зональны: центральные зоны образует тремолит (ан. 118—120), внешние зоны — актинолит (рис. 11d, ан. 121—122). Более рас-

Таблица 16. Химический состав (мас.%) тремолита (118–120) и актинолита (121–122) метакимберлитов Кимозера

№ ан.	118	119	120	121	122
SiO ₂	59.54	57.78	57.43	56.71	55.61
TiO_2	0.28	0.28	0.08	0.09	нпо
Cr_2O_3	нпо	0.09	нпо	0.08	0.19
Al_2O_3	нпо	0.70	0.16	0.28	0.53
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	_	2.46	2.35	0.38	0.74
FeO	6.37	4.78	7.16	8.88	10.32
MnO	нпо	0.12	0.09	0.14	0.12
MgO	21.24	20.26	19.59	18.69	16.65
NiO	нпо	нпо	нпо	нпо	0.33
CaO	13.56	12.60	12.91	13.14	12.32
Na ₂ O	нпо	0.09	нпо	0.06	0.19
Y_2O_3	0.18	0.19	0.21	0.26	0.23
Сумма	98.19	99.25	98.98	98.71	97.23
		Число ато	мов в фор	муле	
Mg	4.25	4.13	4.03	3.90	3.56
Fe^{2+}	0.72	0.55	0.83	1.03	1.24
$\mathrm{Fe}^{^{3+}}$	_	0.25	0.12	0.03	0.08
Mn	_	0.01	0.01	0.02	0.01
Ni	_	-	_	_	0.04
Ti	0.03	0.03	0.01	0.01	-
$\mathrm{Al}^{\mathrm{VI}}$	_	0.02	_	_	0.05
Cr	_	0.01	_	0.01	0.02
Сумма	5	5	5	5	5
Ca	1.95	1.85	1.92	1.96	1.89
Na	_	0.02	_	0.02	0.05
Y	0.01	0.015	0.02	0.02	0.02
Si	8.00	7.90	7.96	7.94	7.96
Al^IV	_	0.10	0.03	0.05	0.04
Fe^{3+}	_	-	0.01	0.01	_
Сумма	8	8	8	8	8
f общ.	14.4	16.5	19.4	21.8	28.7

Примечание. Cl, F, V, REE не обнаружены.

пространен тремолит. Тремолит и актинолит низкоглиноземистые и крайне низкощелочные, лишены F и Cl, бедны Ti, Cr, Mn, их железистость колеблется от 14 до 29, постоянно присутствует примесь Y (табл. 16). Эти низкотемпературные амфиболы — главные минералы метакимберлитов, заместивших кимберлиты с обильным магматическим кальцитом. Вероятная реакция образования тремолита за счет магматических оливина и кальцита: $16Mg_2[SiO_4] + 26CaCO_3 + 2H_2O + 18CO_2$ $\rightarrow 2Ca_2Mg_5[Si_8O_{22}](OH)_2 + 22CaMg(CO_3)_2.$ Минералы ряда тремолит — актинолит в метакимберлитах Кимозера менее железистыеи менее глиноземистые, чем в габбро-диаба-

Таблица 17. Химический состав (мас.%) титанита метакимберлитов Кимозера

NT-	102	101						
I№ aH.	123	124	125	126	127	128	129	130
SiO ₂	29.77	29.73	29.66	30.18	29.46	29.66	30.04	30.32
TiO_2	39.36	39.08	38.59	39.17	39.25	38.66	37.80	39.79
Cr_2O_3	0.22	0.84	0.23	нпо	80.0	0.11	0.16	0.11
Al_2O_3	0.61	0.93	0.91	0.83	0.86	0.82	0.63	0.32
V_2O_3	0.70	0.48	0.47	0.40	0.31	0.39	0.69	0.55
FeO	0.21	0.31	0.37	0.44	0.46	1.22	1.51	0.55
CaO	27.67	27.44	27.83	27.73	27.64	27.40	26.95	27.51
Y_2O_3	0.17	0.18	нпо	0.17	0.35	0.18	0.22	0.23
Nb_2O_5	0.23	0.33	0.71	0.27	1.34	1.16	0.93	0.61
ZrO_2	0.23	0.34	0.23	0.20	0.23	0.23	0.59	0.24
F	1.00	0.88	0.89	0.86	нпо	нпо	нпо	нпо
Сумма	99.75	99.14	99.51	99.89	99.98	99.83	99.52	100.23
-O = F	2							
Число	атомон	з в фор	муле	в расче	те на г	гри атс	ма ме	таллов
Ca	0.977	0.974	0.985	0.976	0.974	0.966	0.953	0.966
Y	0.003	0.003	_	0.003	0.006	0.003	0.004	0.004
Fe^{2+}	0.006	0.008	0.010	0.012	0.013	0.034	0.042	0.015
Сумма	0.986	0.985	0.995	0.991	0.993	1.003	0.999	0.985
Ti	0.976	0.949	0.958	0.967	0.971	0.956	0.940	0.980
Zr	0.004	0.005	0.004	0.003	0.004	0.004	0.009	0.004
Nb	0.003	0.005	0.011	0.005	0.020	0.017	0.014	0.009
$\mathrm{Al}^{\mathrm{VI}}$	0.006	0.021	0.014	0.023	0.002	0.007	0.016	0.005
Cr	0.006	0.022	0.006	-	0.002	0.003	0.004	0.003
V	0.019	0.013	0.012	0.011	0.008	0.010	0.018	0.014
Сумма	1.014	1.015	1.005	1.009	1.007	0.997	1.001	1.015
Si	0.982	0.985	0.979	0.991	0.969	0.975	0.992	0.993
Al^IV	0.018	0.015	0.021	0.009	0.031	0.025	0.008	0.007
Сумма	1	1	1	1	1	1	1	1
F	0.104	0.093	0.093	0.090	_	-	_	-
0	0.941	0.937	0.938	0.946	0.997	0.969	0.974	1
OH	-	-	_	-	0.003	0.031	0.026	-

Примечание. Na, Mn, P, REE, Th, U не обнаружены.

зах и метабазальтах ксенолитов и окружающих толщ, очевидно, вследствие различия состава протолитов.

Брусит в отдельных участках метакимберлитов совместно с антигоритом слагает псевдоморфозы по оливину. Иногда образует небольшие гнезда в агрегатах антигорита. Большей частью замещен доломитом.

Доломит метакимберлитов развит в ассоциации с антигоритом (рис. 10а, 10b) и с тремолитом — актинолитом (рис. 11d). Состав доломита варьирует от мало железистого до железистого (анкерита).

Кальцит метакимберлитов развит в ассоциации с хлоритами и тремолитом — актино-



Рис. 12. Алланит метакимберлитов Кимозера: a, b — скопления мелких призматических кристаллов алланита (белые, a ан. 134—136, b — ан. 137—138) в псевдоморфозе клинохлора с включениями титанита (светло-серый) по флогопиту; с неправильной формы алланит (белый, ан. 143—145) и титанит (светло-серый, ан. 127) среди тремолита; d — срастание алланита и титанита (ан. 130) в агрегате тремолита, алланит различного состава: справа внизу (белый) обогащен Се (ан. 142), в центре (бело-серый) обогащен Fe и со стандартным содержанием REE (ан. 140), в кайме вокруг него алланит (светло-серый) обеднен Fe и REE (ан. 141). В отраженных электронах.

литом (рис. 10), реже с антигоритом. Кальцит содержит (мас.%): MgO 0-0.62; FeO 0.28-0.50; MnO 0-0.32. Средний состав: Ca_{0.981} Mg_{0.008}Fe_{0.007}Mn_{0.004}.

Титанит. Метаморфогенный титанит заместил заметную часть минералов группы ильменита и титаномагнетит, образуя частичные или полные псевдоморфозы (рис. 2а, 2с, 2d, 5). В псевдоморфозах по ильмениту развиты и ферропсевдобрукит FeTi₂O₅ и срастания рутила и гематита. Титанит слагает и обособленные кристаллы, и неправильной формы выделения в псевдоморфозах клинохлора по Ті флогопиту (рис. 12b) и в связующей массе метакимберлитов, нередко в срастании с алланитом (рис. 12с, 12d). По составу выделены две группы титанита: с заметным содержанием фтора (ан. 123-126) и не содержащие фтора (ан. 127-130). Те и другие содержат заметное количество Nb, Y, Zr и Fe (табл. 17).

Среднее содержание ниобия в титаните (0.67 мас.%, n = 10) выше, чем в исходном ильмените (0.46%, n = 56). Это позволяет предположить, что титанит заместил не только ильменит, но и перовскит, наиболее богатый Nb минерал кимберлитов (Доусон, 1983; Melluso *et al.*, 2008).

Хроммагнетит слагает каймы замещения и микропрожилки в первичных хромшпинелидах. Его состав (ан. 131, мас.%): FeO 30.59; MnO 0.65; Cr_2O_3 21.66; Fe_2O_3 46.51; TiO_2 0.03; сумма 99.44%; Mg, Ni, Zn, Al, V не обнаружены. Состав минерала в миналах (мол.%): FeCr₂O₄ 32.8, Fe₂TiO₄ 0.1, FeFe₂O₄ 65.0, MnFe₂O₄ 2.1.

Магнетит широко развит в агрегатах антигорита, заместивших оливин (рис. 9а, 9b, ан. 132). Размер неправильной формы выделений магнетита — от долей микрона до 100—300 мкм, изредка до 1—2 мм. В метакимберлитах с убогим количеством сульфидов

Таблица 18. Химический состав (мас.%) алланита-(Се) среди псевдоморфоз клинохлора по флогопиту (134–138) и в срастаниях с тремолитом и актинолитом, кальцитом и титанитом (139–142). Метакимберлиты Кимозера

№ ан.	134	135	136	137	138	139	140	141	142
SiO_2	29.64	30.01	31.17	29.46	28.72	30.22	30.18	30.68	29.39
${\rm TiO}_2$	0.95	0.50	0.43	0.98	0.75	2.00	1.59	1.45	1.45
Cr_2O_3	нпо	нпо	нпо	0.16	нпо	0.30	нпо	нпо	нпо
V_2O_3	0.32	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	0.70	0.93
Al_2O_3	14.39	14.79	14.94	11.84	12.69	10.61	10.61	13.92	12.90
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	5.55	5.21	4.03	5.85	_	6.63	7.44	4.01	-
FeO	9.29	9.48	11.74	10.45	12.48	11.74	11.46	11.45	12.23
MnO	нпо	0.14	нпо	0.24	следы	0.38	0.34	0.15	нпо
MgO	0.12	0.19	0.37	0.66	следы	1.09	0.90	0.08	нпо
CaO	10.63	10.54	9.73	9.75	8.63	9.15	9.44	10.83	9.77
Na ₂ O	0.23	0.15	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
La_2O_3	8.09	8.24	4.74	5.47	4.96	9.35	10.16	7.77	6.77
Ce_2O_3	13.80	14.45	13.92	12.96	26.50	13.32	13.80	13.77	24.05
Pr_2O_3	0.96	1.00	1.58	1.34	нпо	0.76	0.52	1.07	нпо
Nd_2O_3	3.21	2.78	6.35	5.42	3.98	2.56	2.05	3.58	нпо
$\mathrm{Sm}_2\mathrm{O}_3$	нпо	нпо	0.38	0.60	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
$\mathrm{Gd}_2\mathrm{O}_3$	нпо	нпо	нпо	0.29	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
Yb_2O_3	нпо	нпо	0.34	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
Сумма	97.18	97 48	99.92	97.47	98.71	98.34	98.49	99.46	97.49
Cymmu		07110	00102						
Чи	сло а	гомов	в фор	омуле	в расч	ете н	а 8 ка	гионо	В
Si	ісло а ^г 2.925	гомов 2.952	в фор 2.999	омуле 3.000	в расч 2.990	ете н 2.998	а 8 ка [.] 2.999	гионо 2.966	в 2.999
Si Ti	ісло а 2.925 0.071	гомов 2.952 0.037	в фор 2.999 0.031	омуле 3.000 0.075	в расч 2.990 0.058	ете н 2.998 0.149	а 8 ка [.] 2.999 0.119	гионо 2.966 0.105	в 2.999 0.111
Si Cr	ісло ат 2.925 0.071 —	гомов 2.952 0.037 —	в фор 2.999 0.031 —	омуле 3.000 0.075 0.013	в расч 2.990 0.058 —	ете н 2.998 0.149 0.023	а 8 ка [,] 2.999 0.119 —	тионо 2.966 0.105 —	B 2.999 0.111 -
Si Cr V	2.925 0.071 - 0.025	гомов 2.952 0.037 — —	в фор 2.999 0.031 — —	омуле 3.000 0.075 0.013 —	в расч 2.990 0.058 — —	ете н 2.998 0.149 0.023 —	а 8 ка [.] 2.999 0.119 — —	гионо 2.966 0.105 — 0.055	B 2.999 0.111 - 0.076
Si Ti Cr V Al	2.925 0.071 - 0.025 1.674	гомов 2.952 0.037 — 1.714	в фор 2.999 0.031 - 1.694	омуле 3.000 0.075 0.013 - 1.421	в расч 2.990 0.058 — 1.556	ете н 2.998 0.149 0.023 — 1.237	а 8 ка [*] 2.999 0.119 — — 1.242	гионо 2.966 0.105 — 0.055 1.586	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551
$\frac{\overline{q_{\mu}}}{\overline{q_{\mu}}}$ Si Ti Cr V Al Fe ³⁺	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412	гомов 2.952 0.037 — 1.714 0.384	в фор 2.999 0.031 — 1.694 0.292	омуле 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449	в расч 2.990 0.058 — 1.556 —	ете н 2.998 0.149 0.023 — 1.237 0.495	a 8 Ka 2.999 0.119 - 1.242 0.556	гионо 2.966 0.105 — 0.055 1.586 0.292	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 -
$\frac{{}}{}{}{}{}{}{}$	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766	гомов 2.952 0.037 — 1.714 0.384 0.780	в фор 2.999 0.031 - 1.694 0.292 0.945	омуле 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890	в расч 2.990 0.058 — 1.556 — 1.085	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974	a 8 ka 2.999 0.119 1.242 0.556 0.952	гионо 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042
$\frac{-\frac{1}{4}}{\frac{1}{2}}$ Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn	2.925 0.071 0.025 1.674 0.412 0.766 	гомов 2.952 0.037 — 1.714 0.384 0.780 0.012	<u>в фор</u> 2.999 0.031 — 1.694 0.292 0.945 —	3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021	в расч 2.990 0.058 — 1.556 — 1.085 —	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032	a 8 ka 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028	2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 -
$\frac{-\frac{1}{4}}{\frac{1}{8}}$ Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018	гомов 2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028	в фор 2.999 0.031 — 1.694 0.292 0.945 — 0.082	3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100	B pacy 2.990 0.058 1.556 1.085 	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166	a 8 ka ⁻ 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133	2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - -
$\frac{-\frac{1}{4}}{\frac{1}{8}}$ Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124	гомов 2.952 0.037 — 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111	в фор 2.999 0.031 - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003	3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064	B pacy 2.990 0.058 1.556 1.085 0.857	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972	а 8 ка [,] 2.999 0.119 — 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005	2.966 0.105 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012 1.122	в 2.999 0.111 0.076 1.551 1.042 1.042 1.068
$\frac{-\frac{1}{4}}{\frac{1}{8}}$ Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0,044	<u>гомов</u> 2.952 0.037 — 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028	в фор 2.999 0.031 - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 -	омуле 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.021 0.100 1.064 -	в расч 2.990 0.058 — — 1.556 — 1.085 — — 0.857 —	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 -	a 8 Ka [*] 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 -	Гионо 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012 1.122 -	в 2.999 0.111 0.076 1.551 1.042 1.068
Update Grading Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0,044 0.044	romob 2.952 0.037 - - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028 0.299	<u>в фор</u> 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168	<u>эмуле</u> 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206	B pacy 2.990 0.058 1.556 1.085 0.857 0.190	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349	a 8 Kar 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372	гионо 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 1.122 - 0.277	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 1.068 - 0.255
Yana Yana Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.295 0.499	romob 2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028 0.299 0.520	B фор 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168 0.490 0.490	<u>муле</u> 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206 0.483	B pacy 2.990 0.058 1.556 1.085 0.857 0.190 1.116	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349 0.349	2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372 0.372	Imono 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 1.122 - 0.277 0.487	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 0.255 0.898
$\frac{-\frac{4}{4}}{\frac{4}{3}}$ Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce Pr	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.295 0.499 0.034	romobe 2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.299 0.520 0.520	B фор B фор 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168 0.490 0.055	<u>муле</u> 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206 0.483 0.050	B pacy 2.990 0.058 - 1.556 - 1.085 - 0.857 - 0.190 1.116 -	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349 0.484 0.028	a 8 Kar 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372 0.372 0.502	THOHOO 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 1.122 - 0.277 0.487 0.038	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - - 1.068 - 0.255 0.898 -
Yana Yana Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fa ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce Pr Nd	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.295 0.499 0.034 0.113	connob connob 2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.1111 0.028 0.299 0.520 0.036 0.097	B фор B фор 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168 0.490 0.055 0.218 -	муле 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206 0.483 0.050 0.050 0.197	B pacy 2.990 0.058 - - 1.056 - 1.085 - 0.857 - 0.190 1.116 - 0.148	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349 0.484 0.028 0.028	a 8 Kar 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372 0.502 0.019 0.073	FHOHOO 2.966 0.105 - 0.0555 1.586 0.292 0.926 0.012 1.122 - 0.277 0.487 0.038 0.124	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 0.255 0.898 - 0.255 0.898 -
Yana Yana Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce Pr Nd Sm	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.295 0.499 0.034 0.113 -	2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028 0.299 0.520 0.036 0.097 -	B фор B фор 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.045 - 0.062 0.055 0.218 0.013	муле 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206 0.483 0.050 0.197 0.021	B pacy 2.990 0.058 - 1.556 - 1.085 - 0.857 - 0.190 1.116 - 0.148 -	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349 0.0349 0.484 0.028 0.090 -	a 8 Kar 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372 0.502 0.019 0.073 -	THOHOO 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012 0.012 0.0277 0.487 0.038 0.124	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 0.255 0.898 - 0.255 0.898 - -
Yana Yana Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce Pr Nd Sm Gd	2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.044 0.044 0.295 0.499 0.034 0.113 - -	2.952 0.037 - - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028 0.299 0.520 0.036 0.097 - -	<u>в фор</u> 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168 0.490 0.055 0.218 0.013 -	MyAe 3.000 0.075 0.013 - 1.421 0.449 0.890 0.021 0.100 1.064 - 0.206 0.483 0.050 0.197 0.021 0.001	B pacy 2.990 0.058 - 1.556 - 1.085 - 0.857 - 0.190 1.116 - 0.148 - -	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.0974 0.0972 - 0.349 0.0484 0.028 0.090 - -	а 8 каг 2,999 0,119 - 1,242 0,556 0,952 0,0952 0,0952 0,0952 0,0952 0,028 0,133 1,005 - 0,372 0,502 0,073 - - -	гионос 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012 1.122 - 0.277 0.487 0.038 0.124 - -	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 1.042 - 0.255 0.898 - - - - - -
$\frac{-\frac{4}{4}}{\frac{4}{1}}$ Si Ti Cr V Al Fe ³⁺ Fe ²⁺ Mn Mg Ca Na La Ce Pr Nd Sm Gd Yb	CAO at 2.925 0.071 - 0.025 1.674 0.412 0.766 - 0.018 1.124 0.044 0.295 0.499 0.034 0.113 - - - -	2.952 0.037 - 1.714 0.384 0.780 0.012 0.028 1.111 0.028 0.299 0.520 0.036 0.097 - - -	<u>в фор</u> 2.999 0.031 - - 1.694 0.292 0.945 - 0.082 1.003 - 0.168 0.490 0.055 0.218 0.013 - 0.010	Display to the second s	B pacy 2.990 0.058 - - 1.556 - 1.085 - 0.857 - 0.190 1.116 - 0.148 - 0.148 -	ете н 2.998 0.149 0.023 - 1.237 0.495 0.974 0.032 0.166 0.972 - 0.349 0.349 0.349 0.0349 0.484 0.028 0.090 - -	 a 8 kar 2.999 0.119 - 1.242 0.556 0.952 0.028 0.133 1.005 - 0.372 0.372 0.372 0.019 0.073 - - - - - 	FHOHOO 2.966 0.105 - 0.055 1.586 0.292 0.926 0.012 0.012 0.012 0.012 0.0277 0.487 0.038 0.124 - - -	B 2.999 0.111 - 0.076 1.551 - 1.042 - 1.042 - 1.042 - 0.255 0.898 - - - - - - - - - - - - - - - - - -

Примечание. Sr, P, Th, U, Y, Eu не обнаружены.

магнетит содержит заметное количество никеля. Состав магнетита (ан. 132, мас.%): MgO 0.26; NiO 0.68; FeO 29.54; Fe₂O₃ 68.09; сумма 98.57%; Mn, Zn, Cr, Al, V, Ті не обнаружены. Состав минерала в миналах (мол.%): FeFe₂O₄ 96.3, NiFe₂O₄ 2.0, MnFe₂O₄ 1.7. Магнетит лишен Ni в метакимберлитах, богатых сульфидами.

Рутил совместно с гематитом слагает каймы замещения вокруг ильменита и ферропсевдобрукита. Размер призматических зерен рутила и гематита не превышает 10 мкм. Состав рутила (ан. 133, мас.%): TiO_2 97.67; Fe_2O_3 0.38; V_2O_3 0.69; Al_2O_3 0.10; Cr_2O_3 0.09; сумма 98.93%; формула: $(Ti_{0.986}V_{0.007}Fe_{0.004}^{3+}Al_{0.002}$ $Cr_{0.001})_1O_2$.

Anamum — гидроксилапатит, реже гидроксилфторапатит — образует срастания с антигоритом (рис. 10d) и иными метаморфическими минералами, содержит следы *REE*.

Алланит-(Ce). Алланит метакимберлитов Кимозера слагает скопления мелких призматических и длиннопризматических кристаллов среди пластин клинохлора (в псевдоморфозах по деформированным вкрапленникам флогопита) (рис. 12а) и среди агрегатов тремолита, актинолита и карбонатов (рис. 12b), а также неправильной формы выделения среди агрегатов тремолита и актинолита, обычно в срастаниях с титанитом (рис. 12с, 12d). Размер скоплений кристаллов алланита — до 0.7 х 0.06 мм, величина индивидуальных кристаллов не превышает 0.03 мм. Алланит изредка содержит мелкие включения пентландита. В агрегатах клинохлора алланит беден Ті и содержит следы Cr и V (ан. 134-138); в срастаниях с титанитом в агрегатах кальцита и тремолит-актинолита содержит 1.5-2 мас.% TiO₂ (ан. 139-142); в срастаниях с титанитом на контакте с феррихромитом содержит 1-2 мас.% ТіО₂ и до 9 мас.% Сг₂О₃ (ан. 143-148). Во всех этих трех типах алланита из лантанидов преобладает Се, вариации содержаний Ce, La, Nd и Pr однотипны (табл. 18-19). Заметные количества Sm, Gd и Yb обнаружены только в алланите среди псевдоморфоз клинохлора по флогопиту. Специфика кимозерского метаморфогенного алланита: его кристаллы незональные, значительна изменчивость содержаний лантанидов и соотношения Fe³⁺/Fe²⁺ в кристаллах, удаленных друг от друга на первые десятки мкм (рис. 12d); состав лантанидов разнообразен: одни кристаллы селективно Се, в составе других обилен La, в составе третьих Nd > La (табл. 18 - 19, рис. 13а). Большая часть алланита принадлежит ряду алланит — ферриалланит (до 30% минала ферриалланита), меньшая — ряду ал-



Рис. 13. Алланит метакимберлитов Кимозера: а — состав на диаграмме Ce — La — Nd; b — состав на диаграмме Al — Fe³⁺ — Cr. Минералы ряда алланит — ферриалланит крестики. Минералы ряда алланит — хромалланит квадраты.

ланит — хромалланит (рис. 13b). Средний состав алланита-(Се) в метакимберлитах Кимозера (n = 15), мас.%: SiO₂ 30.05; TiO₂ 1.24; Cr₂O₃ 1.50; V₂O₃ 0.36; Al₂O₃ 12.50; Fe₂O₃ 4.27; FeO 10.40; MnO 0.22; MgO 0.43; CaO 9.98; La₂O₃ 7.47; Ce₂O₃ 15.61; Pr₂O₃ 0.91; Nd₂O₃ 3.29; сумма 98.40, что отвечает формуле (Ca_{1.06} Na_{0.03})_{1.09}(Ce_{0.57}La_{0.27}Nd_{0.12}Pr_{0.03})_{0.99}(Fe²_{-0.86}Mg_{0.06} Mn_{0.02})_{0.94}(Al_{1.43}Fe³⁺_{0.32}Cr_{0.12}Ti_{0.09}V_{0.03})_{1.99}[O/OH/ (Si_{0.97}Al_{0.03})_{1.04}/Si₂O₇]. При более поздних процессах метаморфизма алланит частью был замещен бастнезитом и паризитом или монацитом.

Фторкарбонаты REE — фторгидроксилбастнезит-(Се), фторгидроксилпаризит-(Се), фторгидроксилбастнезит-(La), фторгидроксилпаризит-(La), гидроксилфторбастнезит-(Се) и гидроксилфторпаризит-(Се) — относительно широко развиты в отдельных участках метакимберлитов Кимозера (рис. 14). Фторкар-

Таблица 19. Химический состав (мас.%) алланита-(Се) в срастаниях с титанитом на контакте с феррихромитом. Метакимберлиты Кимозера

№ ан.	143	144	145	146	147	148
SiO_2	30.32	28.61	31.04	29.80	30.95	30.53
TiO_2	0.99	1.45	1.92	0.88	1.32	2.03
Cr_2O_3	0.25	0.37	1.13	2.99	6.90	9.12
V_2O_3	0.77	нпо	0.55	0.47	0.84	0.58
Al_2O_3	14.13	11.24	13.08	12.42	10.55	9.35
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	5.75	_	1.62	3.91	4.16	4.88
FeO	10.18	11.57	12.40	9.91	8.49	7.88
MnO	нпо	0.23	0.20	0.14	0.43	0.75
MgO	0.10	1.40	0.50	0.22	0.38	0.45
CaO	10.62	7.65	10.24	10.32	11.24	11.14
Na ₂ O	0.17	нпо	0.23	0.16	0.38	0.48
La_2O_3	6.75	11.38	8.47	8.43	6.07	5.45
Ce_2O_3	13.75	19.21	14.33	14.02	11.83	11.36
Pr ₂ O ₃	1.24	1.22	0.82	1.06	1.01	1.00
Nd_2O_3	4.13	3.40	2.28	2.53	3.73	3.31
Сумма	99.05	97.73	98.81	97.26	98.32	98.31
Чи	сло атом	ов в фор	муле в ра	счете на	8 катион	ЮВ
Si	2.925	3.000	3.004	2.965	2.992	2.946
Ti	0.072	0.114	0.139	0.066	0.095	0.147
Cr	0.019	0.031	0.087	0.235	0.527	0.696
V	0.060	_	0.043	0.038	0.065	0.045
Al	1.607	1.388	1.493	1.456	1.202	1.064
Fe^{3+}	0.417	_	0.218	0.293	0.303	0.355
Fe^{2+}	0.821	1.015	1.004	0.824	0.686	0.636
Mn	_	0.020	0.017	0.012	0.039	0.061
Mg	0.014	0.219	0.072	0.033	0.055	0.064
Ca	1.098	0.807	1.062	1.100	1.165	1.152
Na	0,032	_	0.044	0.031	0.071	0.090
La	0.263	0.441	0.302	0.309	0.217	0.194
Ce	0.486	0.791	0.507	0.510	0.419	0.401
Pr	0.044	0.047	0.029	0.038	0.035	0.035
Nd	0.142	0.127	0.079	0.090	0.129	0.114
$\sum REE$	0.935	1.353	0.917	0.947	0.800	0.744

Примечание. Sr, P, Th, U, Y, Sm, Eu, Gd, Yb не обнаружены.

бонаты лантанидов обрастают и замещают алланит (рис. 14а). Распространены как отдельные клиновидной формы кристаллы размером до 10—25 мкм и их срастания размером до 50—100 мкм, так и неправильной формы (несколько диффузные) отдельные кристаллы, а чаще — их срастания размером до 50 мкм. Обычно это агрегатные выделения, которые слагают гидроксилдоминантные бастнезит-(Се) или бастнезит-(La) и окружающий его паризит-(Се) или паризит-(La)



Рис. 14. Бастнезит и паризит метакимберлитов Кимозера: а — каймы замещения гидроксилбастнезита-(Се) (белый, ан. 149) вокруг алланита-(Се) (серый, ан. 139), темно-серый — титанит (ан. 123) среди агрегатов тремолита; b — группа кристаллов гидроксилбастнезита-(Се) (белый, ан. 153) и титанита (светло-серый, ан. 125) среди агрегатов тремолита; с — кристалл гидроксилбастнезита-(Са) (верхний белый, ан. 156) с каймой гидроксилпаризита-(Са) (светло-серый) и кристалл гидроксилбастнезита-(Се) (ижний белый, ан. 155) с каймой гидроксилпаризита-(Се) (светло-серый) в агрегате тремолита и актинолита; d — срастание бастнезита-(Се) (белый, ан. 157—158) и паризита-(Се) (светло-серый, ан. 159) с титанитом (ан. 123). В отреженных электронах.

(рис. 14с); разновидности с преобладанием лантана значительно более редкие. Фтордоминантные бастнезит-(Се) и паризит-(Се) образуют аналогичные по форме срастания (рис. 14d). Менее распространены мономинеральные выделения — мелкие кристаллы гидроксилбастнезита-(Се) (рис.14b). Гидроксилдоминантный бастнезит содержит (мас.%) 2.5-3.5 F, 0.6-1.2 Th, 1.7-2.4 CaO, 0.4-2.2 FeO, 0.2-0.6 MgO (ан. 149-156). В его составе Ce ≈ La > Nd >> Pr >> Gd. Для гидроксилдоминантного бастнезита отношение числа анализированных кристаллов с преобладанием церия к числу кристаллов с преобладанием лантана 7:1 (табл. 20), возможно, соответствует их распространенности. Фтордоминантный бастнезит содержит (мас.%) 5-5.2 F, 1 Th, 4.2-4.8 CaO, 2-3 FeO, 0.2 MgO и NiO,

следы хлора (ан. 157—158). Его состав существенно цериевый, Ce>La>>Nd>>Pr (табл. 21). Фтордоминантный паризит содержит (мас.%) 5.2 F, 0.4 Th, 1 FeO, 0.2 MgO, 0.1 NiO (ан. 159). Его состав существенно цериевый, Ce>La>> Nd>>Pr (табл. 21). Фторкарбонаты наиболее обогащены La из всех метаморфогенных минералов, содержащих лантаниды. Интересно наличие в их составе никеля.

Монацит-(Се) обычно развит в антигоритовых метакимберлитах (рис. 15), редок в тремолитовых. Возник за счет алланита (рис. 15а). Распространены сингенетичные срастания монацита с магнетитом (рис. 15b) и с антигоритом (рис. 15с, 15d). Размер кристаллов монацита от долей до 35 мкм. В составе монацита Ce > La >> Nd >> Pr >> Eu = Gd (табл. 22). Минерал содержит 0.3-0.8 мас.%

Таблица 20. Химический состав (мас.%) гидроксилбастнезита-(Се) (149–155) и гидроксилбастнезита-(La) (156) метакимберлитов Кимозера

№ ан.	149	150	151	152	153	154	155	156
Ce_2O_3	32.67	30.17	30.94	28.94	28.45	29.68	28.51	27.73
La_2O_3	23.23	23.86	24.70	26.45	27.08	27.53	27.83	28.27
Pr_2O_3	2.45	2.70	2.78	2.50	2.64	2.59	2.74	2.68
Nd_2O_3	7.26	7.86	6.92	6.82	7.09	7.23	6.65	7.18
$\mathrm{Gd}_2\mathrm{O}_3$	нпо	нпо	0.30	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
ThO_2	0.62	0.59	0.64	1.12	0.61	0.69	0.99	1.23
CaO	1.92	2.12	1.70	2.25	1.94	2.05	2.41	1.99
MgO	0.28	0.29	0.19	0.25	0.33	0.33	0.20	0.63
FeO	1.14	2.23	1.12	0.56	0.97	0.35	039	1.00
MnO	0.23	нпо	0.16	нпо	нпо	нпо	нпо	нпо
F	2.50	2.56	2.49	2.74	2.89	2.67	2.75	3.25
Сумма	72.37	72.38	71.94	71.63	72.00	73.12	72.47	73.96
Число ат	OMOB E	в форм	туле в	расчет	е на о,	дин ат	ом мет	галлов
Ce	0.434	0.391	0.415	0.390	0.382	0.394	0.383	0.360
La	0.310	0.311	0.333	0.359	0.366	0.367	0.376	0.368
Nd	0.094	0.100	0.091	0.090	0.093	0.094	0.088	0.091
Pr	0.033	0.035	0.037	0.034	0.035	0.034	0.037	0.035
Gd	_	_	0.004	_	_	_	_	_
Th	0.005	0.005	0.005	0.009	0.005	0.006	0.018	0.012
Ca	0.077	0.079	0.066	0.088	0.075	0.079	0.093	0.075
Mg	0.014	0.014	0.010	0.012	0.013	0.016	0.010	0.030
Fe^{2+}	0.026	0.065	0.034	0.017	0.029	0.011	0.004	0.029
Mn	0.007	_	0.005	_	_	_	_	_
CO_3	1	1	1	1	1	1	1	1
OH	0.603	0.584	0.611	0.545	0.558	0.458	0.590	0.549
F	0.278	0.277	0.279	0.308	0.324	0.295	0.308	0.348

Примечание. Количество ОН рассчитано по балансу заряgoв; U, Sm и иные лантаниды не обнаружены.

SiO₂, беден торием, изредка содержит до 0.3 мас.% ThO₂. Очевидная причина почти полного отсутствия тория в монаците, минерале-концентраторе тория, — наличие сингенетичного торита. Весьма низкое содержание Y — свидетельство невысокой, не выше 300°С, температуры образования монацита, судя по данным Gratz, Heinrich, 1997. Эта оценка соответствует тому, что описанный монацит один из поздних минералов в метакимберлитах пренит-пумпеллиитовой фации.

Циркон метаморфогенный относительно широко развит в отдельных участках метакимберлитов Кимозера. Он отличен от циркона кимберлитов по морфологии: это цемент брекчированных кристаллов магматического бадделеита (рис. 16а) и каймы замещения вокруг них, «корявые», или «диффузные», кристаллы (рис. 16b), и по составу: ми-

Таблица 21. Химический состав бастнезита-(Се) (157–158) и паризита-(Се) (159) метакимберлитов Кимозера

	Компо	ненты, 1	Mac.%	Число	атомов	в форм	туле
№ ан.	157	158	159	№ ан.	157	158	159
Ce_2O_3	32.96	33.31	28.82	Се	0.393	0.400	1.082
La_2O_3	20.56	20.51	16.41	La	0.247	0.248	0.621
Pr ₂ O ₃	2.42	2.66	2.31	Pr	0.029	0.032	0.086
Nd_2O_3	6.09	6.12	5.85	Nd	0.071	0.072	0.214
ThO_2	1.01	1.14	0.40	Th	0.007	0.009	0.010
CaO	4.25	4.78	7.67	Ca	0.148	0.168	0.844
FeO	3.22	2.09	1.18	Fe	0.088	0.057	0.101
MgO	0.28	0.23	0.21	Mg	0.014	0.011	0.033
NiO	0.16	0.16	0.11	Ni	0.004	0.004	0.009
F	4.96	5.18	5.17	F	0.511	0.537	1.676
Cl	0.06	нпо	нпо	Cl	0.003	-	_
Сумма	75.91	76.18	68.13	OH	0.242	0.235	0.301
				(O)	-	-	(0.023)
Cумма - O = $F_2 + Cl_2$	73.82	74.00	65.95	CO ₃	1	1	3

Примечание. Mn, Na, Y, Nb, U, Sm и иные лантаниды не обнаружены.

Таблица 22. Химический состав монацита-(Се) метакимберлитов Кимозера

	17	Vormorrow Mod 0/				II					
	Комп	онент	ы, мас	2.%	Число атомов в формуле						
					в расчете на два атома						
					металлов						
№ ан.	160	161	162	163	№ ан.	160	161	162	163		
Ce_2O_3	37.03	35.14	34.11	34.40	Се	0.533	0.505	50.491	0.489		
La_2O_3	21.51	27.64	28.12	27,75	La	0.312	0.401	0.406	0.397		
Pr_2O_2	1.07	0.98	1.83	1.89	Pr	0.015	0.014	10.026	0.027		
Nd_2O_3	9.69	4.42	4.88	5.28	Nd	0.136	0.062	20.068	0.073		
Eu_2O_3	нпо	0.34	нпо	нпо	Eu	_	0.004	l —	_		
Gd_2O_3	нпо	нпо	нпо	0.32	Gd	_	-	_	0.004		
ThO_2	нпо	0.29	нпо	нпо	Th	_	0.003	3—	0.006		
FeO	0.13	0.17	0.23	_	Fe^{2+}	0.004	0.005	50.007	_		
Fe_2O_3	_	_	_	0.32	Fe^{3^+}	_	-	_	0.010		
CaO	0.07	0.08	нпо	80.0	Ca	0.003	0.003	3—	0.003		
P_2O_5	29.65	29.24	29.51	29.42	Р	0.986	0.972	20.980	0.966		
SiO_2	0.27	0.79	0.55	0.81	Si	0.011	0.031	0.022	0.031		
Сумма	99.42	99.09	99.23	100.2	7	0	4	4	4 4		

Примечание. Мп, Na, Y, Ti, Nb, U, лантаниды не обнаружены.

нерал беден Hf, Th, Y, Ti. Состав циркона «диффузного» кристалла (рис. 16b, ан. 164, мас.%): ZrO₂ 63.94; HfO₂ 0.64; TiO₂ 0.13; Fe₂O₃ 0.64; Ce₂O₃ 0.18; Nd₂O₃ 0.35; Sm₂O₃ 0.28; Gd₂O₃ 0.37; SiO₂ 32.21; Al₂O₃ 0.07; сумма 98.81; P, Ti, Th, U, Y, La, Pr не обнаружены; формула цир-



Рис. 15. Монацит метакимберлитов Кимозера: а — мелкие выделения монацита (ярко-белый) по периферии частично разложенного алланита; b — срастание метаморфогенных монацита (белый, ан. 160), магнетита (светло-серый) и пластинчатого антигорита; с — срастание монацита (белый, ан. 162), апатита (светло-серый) и пластинчатого антигорита; d — срастание монацита-(Се) (белый, ан. 163), титанита (серый, ан. 126), антигорита и доломита. В отраженных электронах.

кона: $(Zr_{0.965}Hf_{0.006}Fe_{0.014}^{3+}Gd_{0.004}Nd_{0.003}Ti_{0.003}Sm_{0.003}$ Ce_{0.02)_1[(Si_{0.996}Al_{0.002})_1(O_{3.972}OH_{0.028})4], содержание гидроксила рассчитано по балансу зарядов.

Бадделеит метаморфогенный относительно широко развит в отдельных участках метакимберлитов Кимозера. Обычно это мелкие кристаллы и неправильной формы выделения в срастании с метаморфогенными магнетитом, монацитом и титанитом (рис. 16с) или с цирконом и преобладающим титанитом (рис. 16d). Данный бадделеит беден Hf; Th, U, REE в его составе не обнаружены (ан. 165, мас.%): ZrO₂ 96.05; HfO₂ 1.44; TiO₂ 0.70; Fe₂O₃ 0.94; сумма 99.13; формула: (Zr_{0.966}Hf_{0.008} $Fe_{0.015}^{3+} Ti_{0.011}$)₁(O_{1.985}OH_{0.015})₂, содержание гидроксила рассчитано по балансу зарядов. Ранее авторами (Spiridonov, Putintseva, 2015) высказано предположение, что срастания метаморфогенных бадделеита, циркона и титанита могли возникнуть за счет магматического кальциртита, характерного минерала Zr кальцитовых карбонатитов и некоторых богатых кальцитом кимберлитов (Jones, Wylley, 1985). Вероятная реакция образования ассоциации бадделеита, циркона и титанита за счет кальциртита: $Ca_3Zr_5Ti_3O_{16} + 5SiO_2$ (раствор) \rightarrow 3CaTi[O/SiO₄] + 3ZrO₂ + 2Zr[SiO₄].

Избыточный кремнезем в растворах мог появиться при замещении флогопита клинохлором и при иных метаморфических реакциях.

Торит слагает мелкие, до 15 мкм, кристаллы, нередко это двойники, в агрегатах антигорита или тремолита недалеко от выделений монацита. Состав торита (ан. 166, мас.%): ThO₂ 53.26; UO₂ 2.04; ZrO₂ 8.57; TiO₂ 0.89; Fe₂O₃ 2.99; Ce₂O₃ 2.61; Pr₂O₃ 0.46; Nd₂O₃ 3.51; Sm₂O₃ 0.65; Gd₂O₃ 0.86; CaO 0.86; SiO₂ 18.27; P₂O₅ 3.93; Al₂O₃ 1.27; сумма 99.57; Y, Nb, La, Eu, Yb, Hf не обнаружены; формула: (Th_{0.523}Zr_{0.180}Fe³⁺_{0.092} $Nd_{0.054}Ce_{0.041}Ca_{0.040}Ti_{0.029}U_{0.020}Sm_{0.010}Pr_{0.007}Gd_{0.004})_1$ [($Si_{0.787}P_{0.144}Al_{0.065}Fe_{0.005}^{3+})_1(O_{3.790}OH_{0.210})_4$]; распределение лантанидов специфическое: Nd > Ce >> Sm > Pr > Gd. По составу описанный торит является ограниченным твердым раствором торит — циркон (монацит). Это единственный минерал метакимберлитов Кимозера с заметным содержанием урана.

Ниобоэшинит-(Ce) слагает редкие мелкие, до 10 мкм, кристаллы в агрегатах антигорита или тремолита и актинолита. Состав ниобоэшинита (ан. 167, мас.%): La₂O₃ 1.44; Ce₂O₃ 20.96; Pr₂O₃ 1.01; Nd₂O₃ 6.26; Fe₂O₃ 2.91; CaO 7.11; TiO₂ 19.75; Nb₂O₅ 37.21; ThO₂ 2.83; сумма 99.48; Y, Eu, Yb, Hf не обнаружены; формула: $(Ce_{0.435}Ca_{0.432}Nd_{0.127}La_{0.030}Pr_{0.021})_{1.045}(Nb_{0.953}Ti_{0.842}F_{0.124}^{3+})$ Th_{0.036})_{1.955}(O_{5.352}OH_{0.648})₆; распределение лантанидов специфическое: Ce >> Nd >> La > Pr. По составу ниобоэшинит селективно цериевый, высокотитанистый, богат кальцием.

Биксбиит слагает небольшие выделения в срастании с хлоритом и титанитом около гнезд и прожилков кальцита. Состав биксбиита (ан. 168, мас.%): Mn_2O_3 48.10; Fe_2O_3 50.93; Ni_2O_3 2.87; MgO 0.65; TiO_2 1.21; сумма 100.92; формула: $(Mn_{0.955}^{3+}Fe_{0.346}^{3+}Ni_{0.051}^{3}Mg_{0.024}Ti_{0.024})_2O_3$.

Пирротин. Минералы группы пирротина относительно широко распространены в метакимберлитах, слагающих эндоконтактовую часть залежи. Форма их выделений — от мелкой сыпи до скелетных (антискелетных) кристаллов с поперечником до 3 мм. Состав бедных никелем и кобальтом минералов группы пирротина варьирует от обогащенных железом, близких к троилиту, до обогащенных серой, близких к стандартному моноклинному пирротину Fe₇S₈. Обычно пирротин в значительной степени замещен пиритом, в приповерхностных условиях полностью замещен гётитом и выщелочен.

Пентландит обычно образует включения в разнообразных метаморфических минералах, в том числе в клинохлоре и алланите. По составу это никелистый пентландит (ан. 169 и 170, мас.%): Ni 39.57 и 37.78; Fe 23.19 и 26.39; Co 3.50 и 2.03; S 32.93 и 32.81; сумма 99.19 и 99.01; формулы: (Ni_{5.27}Fe_{3.25}Co_{0.46})_{8.98}S_{8.02} и (Ni_{5.03}Fe_{3.70}Co_{0.27})₉S₈.

Полидимит и более редкий зигенит — тиошпинели существенно никелевого состава — слагают мелкие рассеянные выделения. Состав полидимита (ан. 171 и 172, мас.%): Ni 52.54 и 49.52; Fe 3.48 и 4.55; Co 1.54 и 3.07; S 42.05 и 41.78; суммы 99.61 и 98.92; формулы: $(Co_{0.08}Fe_{0.19}Ni_{0.73})_1Ni_2S_4$ и $(Co_{0.16}Fe_{0.25}Ni_{0.59})_1Ni_2S_4$. Состав Со зигенита (ан. 173, мас.%): Ni 31.65; Co 25.04; Fe 0.91; Cu следы; S 41.92; сумма 99.52; формула: $(Fe_{0.05}Co_{0.95})_1(Co_{0.35}Ni_{1.65})_2S_4$. Миллерит реликтовый, слагает мелкие неправильной формы включения в полидимите. Его состав (ан. 174, мас.%): Ni 57.69; Со 5.79; Fe 0.11; Cu 0.06; S 35.01; сумма 99.16; формула: (Ni_{0.90}Co_{0.09}Fe_{0.01})₁S. Возможно, это был один из распространенных минералов ранних лизардитовых метакимберлитов.

Поздние образования — мелкие метасоматические вростки, микро- и макропрожилки, гнезда — слагают серпофит (лизардит), кальцит, *пирит* состава (Fe_{0.990}Ni_{0.008}Co_{0.003} Си_{0.002})_{1.003}S_{1.997}, бравоит, ваэсит, кобальтпентландит, годлевскит, миллерит со средним составом $(Ni_{0.97}Co_{0.02}Fe_{0.01})_1S$ (n = 3), анги*qpum* состава (Ca_{0.99}Sr_{0.01})₁[SO₄], барит состава (Ba_{0.93}Sr_{0.05}Ca_{0.02})₁[SO₄], кварц, калишпат, гематит. Состав кимозерского бравоита (ан. 175, мас.%): Ni 26.04; Fe 12.81; Co 1.43; S 51.20; сумма 98.48; формула: (Ni_{0.55}Fe_{0.44}Co_{0.03})_{1.02}S_{1.98}. Состав кимозерского ваэсита (ан. 176 и 177, мас.%): Ni 42.23 и 47.06; Fe 0.72 и 0.09; Co 4.42 и 0.67; S 51.69 и 52.08; сумма 99.06 и 99.90; формулы: (Ni_{0.89}Co_{0.09}Fe_{0.02})₁S₂ и (Ni_{0.99}Co_{0.01})₁S₂. Состав железистого кобальтпентландита (ан. 178, мас.%): Ni 17.38; Fe 35.58; Co 13.27; S 33.01; сумма 99.24; формула: (Ni_{2.30}Fe_{4.95}Co_{1.75})₉S₈. Coстав кимозерского годлевскита (ан. 179, мас.%): Ni 66.38; Fe 0.14; Co 0.30; S 32.60; сумма 99.42; формула: (Ni_{8.92}Co_{0.04}Fe_{0.02})_{8.98}S_{8.02}, близкая к теоретической Ni₀S₈. Годлевскит — типичный минерал ультраосновных пород, метаморфизованных в условиях цеолитовой фации (Спиридонов и др., 1997).

Итоги исследования

Кимберлиты Кимозера. Изученные минералы — индикаторы кимберлитов Кимозера хромшпинелиды и ильменит — в целом соответствуют мировым типам, при этом обладая рядом особенностей. Установлено, что в кимберлитах первой фазы хромшпинелиды значительно более глиноземистые, со сложной историей формирования, в кимберлитах второй фазы — значительно более железистые, то есть это продукты более продвинутой дифференциации, более низкотемпературные и более низкобарные. Эволюция состава хромшпинелидов II—III генераций в кимберлитах первой фазы и хромшпинелидов I-III генераций в кимберлитах второй фазы отвечает стандартному тренду в ультраосновных и основных магматических породах - от магнезиохромита и хромита к феррихромиту и хроммагнетиту с накоплением Fe и Ti. Особенность хромшпинелидов Кимозера — существенное накопление Zn и Mn в ходе эволюции, что свидетельствует о повышенной



Рис. 16. Циркон и бадделеит метакимберлитов Кимозера: а — метаморфогенный циркон (серый) цементирует и замещает брекчированный кристалл магматического бадделеита (белый, ан. 87—89) среди антигорита; b — «диффузный» циркон (ан. 164); с — срастание небольших кристаллов бадделеита (ярко-белые внизу слева) в агрегате магнетита, монацита (белый в центре) и титанита (светло-серый) среди антигорита; d — срастание метаморфогенных бадделеита (белый, ан. 166) и циркона (светло-серый) с титанитом (серый, ан. 124) в матрице тремолита и актинолита. В отраженных электронах.

щелочности материнских расплавов. При этом в кимберлитах Кимозера мало крайне высокохромистых хромшпинелидов, но они содержат массу кристаллов высокохромистых шпинелидов, в том числе с небольшой, до 4%, примесью минала кандилита. Вероятно, данные характеристики коррелируют с невысокой степенью алмазоносности кимберлитов Кимозера.

Овальной формы Mn пикроильменит и Fe гейкилит вкрапленников в кимберлитах обеих фаз Кимозера сходны по морфологии и по составу и близки к мегакристам стандартных алмазоносных кимберлитов. Небольшое количество такого типа минералов в кимберлитах Кимозера соответствует невысокой степени их алмазоносности. Распространенные в связующей массе кимберлитов II фазы ильменит, манганильменит и пирофанит вдвое богаче Nb и существенно богаче Mn, чем ильменит до манганильменита связующей массы кимберлитов I фазы. По содержанию ниобия в ильмените (до 3.5% Nb₂O₅) кимберлитовые породы Кимозера не отличаются от кимберлитов мира. Общая особенность состава минералов группы ильменита кимберлитов Кимозера — значительная обогащенность Mn. Можно предположить, что кимберлиты, в которых все типы минералов группы ильменита обогащены марганцем, возникли при участии карбонатитовых расплавов повышенной щелочности.

Метакимберлиты Кимозера. Метаморфизованные кимберлиты Кимозера — петротип метакимберлитов пренит-пумпеллиитовой фации. Их слагают серпентины (антигорит, реликтовый лизардит), тремолит, актинолит, кальцит, доломит, клинохлор, магнетит, титанит, корренсит, тальк, брусит, ферропсевдобрукит, рутил, гематит, алланит, бастнезит, паризит, монацит, апатит, циркон, бадделеит, пентландит, пирротин, полидимит, зигенит, торит, биксбиит. Минералов Sr в них нет. Минералы *REE* метакимберлитов — алланит-(Се), гидроксилбастнезит-(Се), гдроксилбастнезит-(La), гидроксилпаризит-(Ce), гидроксилпаризит-(La), бастнезит-(Ce), паризит-(Се), монацит-(Се), ниобоэшинит-(Се) наследовали Се, Се-La и Ce-La-Nd специфику магматических кальцита, перовскита и апатита кимберлитов. Границы кристаллов минералов *REE* и титанита, антигорита, тремолита индукционные поверхности совместного роста. Наиболее распространен алланит-(Се). Его кристаллы незональны, со значительной изменчивостью содержаний REE и соотношения Fe³⁺/Fe²⁺ в кристаллах, удаленных друг от друга на первые десятки микрон. Характерно разнообразие состава: одни кристаллы селективно Се, в составе других обилен La, в третьих Nd > La. Алланит в агрегатах клинохлора беден Ті, Сг и V; в срастаниях с титанитом содержит 1-2 мас.% TiO₂, на контакте с феррихромитом — до 9 мас.% Cr₂O₃. Большая часть алланита Кимозера принадлежит ряду алланит — ферриалланит. При последующих процессах метаморфизма алланит замещали бастнезит и паризит или монацит. Распространены срастания гидроксилбастнезита-(Се) и гидроксилпаризита-(Се), гидроксилбастнезита-(La) и гидроксилпаризита-(La), менее — бастнезита-(Се) и паризита-(Се). Монацит-(Ce) беден Nd и обогащен La, крайне беден Th, поскольку сосуществует с торитом. Торит метакимберлитов обогащен цирконием (9% ZrO₂), лантанидами (до 9% суммы *REE*, преобладают Nd и Ce), содержит 2% U. Ниобоэшинит метакимберлитов селективно цериевый, содержит (мас.%) 37 Nb₂O₅, 20 TiO₂, 21 Ce₂O₃, 7 CaO, 6 Nd₂O₃, по 3 ThO₂ и Fe₂O₃. Метакимберлиты Кимозера содержат выделения незональных циркона и бадделеита неправильной формы, до «диффузных». Эти минералы лишены Nb, Th, Y; циркон беден гафнием, содержит 0.5-0.7% HfO₂. Срастания метаморфогенных бадделеита, циркона и титанита, возможно, возникли за счет магматического кальциртита, вероятная реакция: $Ca_3Zr_5Ti_3O_{16}$ + $5SiO_2$ (pactbop) \rightarrow 3CaTi $[O/SiO_4] + 3ZrO_2 + 2Zr[SiO_4]$. Избыточный кремнезем мог появиться при замещении флогопита клинохлором. В метакимберлитах

присутствуют биксбиит Mn³⁺Fe³⁺O₃. Выделяется новый генетический тип минерализации – *REE*-Zr-Nb-Th минерализация в метакимберлитах ППФ. В эндоконтактовой части тела кимберлитов у границ с шунгитоносной толщей метакимберлиты содержат графитоид и сульфиды Fe-Ni-Co, немного магнетита. Сульфиды – пирротин (от высокожелезистого до моноклинного Fe₉S₈), пирит, никелистый пентландит (Ni_{5-5.3}Fe_{3.3-3.7}Co_{0.3-0.5})₉S₈, полидимит (Co_{0.1}Fe_{0.2}Ni_{0.7})₁Ni₂S₄ с реликтами миллерита (Ni_{0.9}Co_{0.1})₁S, кобальтистый зигенит (Fe_{0.1}Co_{0.9})₁(Co_{0.4}Ni_{1.6})₂S₄.

При процессах метаморфизма произошла мобилизация *REE* и возникли собственные минералы лантанидов. Поэтому Sm-Nd датировка метакимберлитов пренит-пумпеллиитовой фации отражает время их метаморфизма, а не время внедрения кимберлитов.

Итак, для метакимберлитов пренит-пумпелиитовой фации типоморфны антигорит, тремолит, актинолит, новообразованные алланит, бастнезит, паризит, монацит, циркон, бадделеит, ниобоэшинит, торит; минералы стронция отсутствуют. Для метакимберлитов цеолитовой фации типоморфны лизардит, гётит, минералы группы гидроталькита, целестин, стронцианит; новообразованных амфиболов и минералов *REE*, Zr, Nb, Th в них нет.

Авторы благодарны Н.Н. Коротаевой (МГУ), И.М. Куликовой и О.А. Набелкину (ИМГРЭ), Е.Л. Грузовой (ВСЕГЕИ) за высокое качество фотографий и анализов, выполненных с помощью электронного микрозонда.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант 16-05-00241).

Литература

- Артёмов В.Р. Еще раз о лизардите в дунитах, перидотитах и серпентинитах // Зап. ВМО. **1973**. Ч. 102. Вып. 1. С. 115 – 121.
- Афанасьева З.Л. Типизация и особенности состава кимозерских алмазоносных кимберлитов Онежского прогиба Карелии. Автореф. канд. дисс. СПбГУ. **2009.** 21 с.
- Багдасаров Э.А. Микрокристаллические хромшпинелиды кимберлитов и щелочно-ультраосновных пород // Докл. АН СССР. 1988. Т. 301. С. 427 – 430.
- Багдасаров Э.А., Илупин И.П. Сосуществующие ильмениты и титаномагнетиты связующей массы кимберлитов // Докл. АН СССР. **1986**. Т. 290. С. 945–948.
- Багдасаров Э.А., Илупин И.П. Эволюция составов микро- и макрокристаллических

кимберлитовых ильменитов // Докл. АН СССР. **1988**. Т. 302. С. 1201 — 1203.

- Благулькина В.А., Губанов В.А., Уманец В.Н., Футергендлер С.И. Микрокристаллы ильменита из кимберлитов Лучаканского района // Минералы и парагенезисы минералов эндогенных месторождений. Л.: Наука. **1975.** С. 11 – 18.
- Варлаков А.С. Серпентинизация гипербазитов и формирование месторождений хризотил-асбеста // Зап. ВМО. 2000. Ч. 129. Вып. 1. С. 3 – 15.
- Войтковский Ю.Б., Подгаецкий А.В., Генералов О.Н. и др. Ильменит в ксенолитах и основной массе кимберлитов трубок Мир и Сытыкапская // Докл. АН СССР. **1991**. Т. 317. С. 1215–1219.
- Гаранин В.К., Кудрявцева Г.П., Лапин А.В. Типоморфные особенности ильменитов из кимберлитов и массивов щелочных ультраосновных пород и карбонатитов // Геология рудных месторождений. **1978**. №4. С. 3–32.
- Геншафт Ю.С., Илупип И.П. Глубинные парагенезисы ильменита в кимберлитах Якутии // Исследования высокобарических минералов. М.: ИФЗ АН СССР. **1987**. С. 25–68.
- Джейкс А., Луис Дж., Смит К. Кимберлиты и лампроиты Западной Австралии. М.: Мир. **1989**. 268 с.
- *Доусон Дж*. Кимберлиты и ксенолиты в них. М.: Мир. **1983**. 300 с.
- Дудкин О.Б., Минаков Ф.В., Кравченко М.П. и gp. Карбонатиты Хибин. Апатиты: КФ АН СССР. **1984**. 99 с.
- Илупин И.П., Ваганов В.И., Прокопчук Б.И. Кимберлиты. М.: Недра. **1990**. 248 с.
- Каминский Ф.В., Белоусова Е.А. Манганоильменит как минерал — спутник алмаза в кимберлитах // Геология и геофизика. 2009. Т. 50. С. 1560—1570.
- Костровицкий С.И. Геохимические особенности минералов кимберлитов. Новосибирск: Наука. **1986**. 263 с.
- Костровицкий С.И., Алымова Н.В., Серов И.В. и др. Типохимизм пикроильменита из алмазоносных полей Якутской провинции // Докл. РАН. **2006**. Т. 406. С. 350 – 354.
- Костровицкий С.И., Специус З.В., Яковлев Д.А. и др. Атлас коренных месторождений алмазов Якутской кимберлитовой провинции. Мирный: ООО «ПТ». НИГП АК «АЛРОСА». **2016**. 480 с.
- Куликова И.М., Набелкин О.А. Рентгеноспектральный микроанализ минералов, содержащих редкоземельные элементы // Заводская лаборатория. Диагностика материалов. 2014. Т. 80. №4. С. 20–27.

- Левинсон-Лессинг Ф.Ю. Олонецкая диабазовая формация // СПб. общ. естествоисп. Отд. геологии и минералогии. **1888**. Т. XIX. 99 с.
- Аукьянова Л.И., Лобкова Л.П., Алехина В.В. Особенности вещественного состава кимберлитовых пород Кимозерского проявления Карелии // Алмазы и благородные металлы Тимано-Урал. региона. Сыктывкар: ИГ Коми НЦ УРО РАН. 2006. С. 86–88.
- Мальков Б.А., Филиппов В.Н. Бариофлогопит и акцессорный пирофанит в алмазоносном кимберлите из трубки Ермаковская-7 на Кольском полуострове // Вест. ИГ КНЦ РАН. **2005**. Т. 128. №6. С. 5–10.
- Махоткин И.Л. Возраст и петрология кимберлитов и связанных с ними пород из района Кимозера, северное побережье Онежского озера, Карелия // Геохимия магматических пород. Апатиты: КНЦ РАН. **2003**. С. 107 – 109.
- Милашев В.А. Эволюция кимберлитового магматизма. СПб.: ВНИИОкеангеология. 2015. 225 с.
- Никишов К.Н. Петролого-минералогическая модель кимберлитового процесса. М.: Наука. **1984**. 213 с.
- Онежская палеопротерозойская структура (геология, тектоника, глубинное строение и минералогия) / Ред. Л.В. Глушанин, А.И. Голубев, Н.В. Шаров, В.В. Щипцов. Петрозаводск: Карел. НЦ РАН. **2011**, 431 с.
- Путинцева Е.В. Опыт количественной характеристики структуры кимберлитов с целью их прогнозной оценки // Зап. ВМО. 1991. Ч. 120. Вып. 1. С. 116 – 122.
- Путинцева Е.В. Геодинамическая обстановка формирования щелочных комплексов Карело-Кольского региона и особенности их металлогении: новая трактовка с позиции мантийных плюмов // Мантийные плюмы и металлогения. Петрозаводск-Москва. **2002**. С. 183—188.
- Путинцева Е.В. Кимберлиты и метакимберлиты Кимозера (Карелия). В кн.: Петрография магматических и метаморфических горных пород. Петрозаводск: Карел. НЦ РАН. **2016**. С. 481 – 483.
- Путинцева Е.В., Житникова И.А., Полякова Е.И. и др. Анализ геолого-геофизических «очаговых» неоднородностей коры и верхней мантии как основа для прогнозно-минерагенического районирования Карелии на алмазы // Связь поверхностных структур земной коры с глубинными. Ч. 2. Петрозаводск: Карел. НЦ РАН. **2008**. С. 129—132.

- Путинцева Е.В., Житникова И.А., Полякова Е.И. и др. Оценка перспектив алмазоносности Карелии // Минерагения докембрия. Петрозаводск: Карел. НЦ РАН. 2009. С. 203–205.
- Путинцева Е.В., Спиридонов Э.М. Алланит-(Се) — характерный минерал метакимберлитов Кимозера, Карелия // Зап. РМО. **2016**. Ч. 145. Вып. 4. С. 79–91.
- Ровша В.С., Илупин И.П. Хромшпинелиды в кимберлитах Якутии // Геология и геофизика. **1970**. №2. С. 47 56.
- Самсонов А.В., Ларионова Ю.О., Сальникова Е.Б. и др. Изотопная геохимия и геохронология палеопротерозойских кимберлитов Кимозерского проявления (Карелия) // Мат. IV Росс. конф. изотоп. геохронол. СПб: ВСЕГЕИ. **2009**. С. 158–161.
- Соболев Н.В., Боткунов А.И., Лаврентьев Ю.Г., Усова Л.В. Новые данные о составе минералов, ассоциирующих с алмазами кимберлитовой трубки «Мир» // Геология и геофизика. **1976**. №12. С. 3–15.
- Соболев Н.В., Похиленко Н.П., Лаврентьев Ю.Г. и др. Особенности состава хромшпинелидов в алмазах и кимберлитах Якутии // Геология и геофизика. 1975. №11. С. 7–24.
- Соколова Е.Л., Спиридонов Э.М. Парагенез гётита и лизардита — типичное образование метакимберлитов цеолитовой фации и заключенных в них метаперидотитов // Новые данные о минералах. 2006. Вып. 41. С. 86—90.
- Соколова Е.Л., Спиридонов Э.М. Са-содержащий стронцианит, барит, доломит и кальцит в метакимберлитах трубки Зарница, Якутия // Новые данные о минералах. 2008. Вып. 42. С. 158—162.
- Спиридонов Э.М., Барсукова Н.С., Кононкова Н.Н., Куликова И.М. Годлевскит Ni₉S₈ родингитов Баженовского гипербазитового массива, Средний Урал // Докл. РАН. **1997.** Т. 356. С. 814 – 816.
- Спиридонов Э.М., Ладыгин В.М., Кулагов Э.А. и др. Метавулканиты пренит-пумпеллиитовой и цеолитовой фаций трапповой формации Норильского района Сибирской платформы. М.: МГУ. **2000**. 212 с.
- Спиридонов Э.М., Паутов Л.А., Соколова Е.Л. и др. Хлорсодержащий лизардит метакимберлитов трубки Удачная Восточная, Северная Якутия // Докл. РАН. **2010**. Т. 431. №3. С. 396 – 399.
- Тимофеев В.М. Петрография Карелии. Петрография СССР / Ред. акад. Ф.Ю. Левинсон-Лессинг. Сер. І. Регональная петрография. Вып. 5. М.-Л.: АН СССР. **1935**. 256 с.

- Устинов В.Н., Загайный А.К., Смит К.Б., Ушков В.В. Раннепротерозойские алмазоносные кимберлиты Карелии и особенности их формирования // Геология и геофизика. **2009**. Т. 50. №9. С. 963 – 977.
- Ушков В.В. Кимозерское проявление алмазоносных кимберлитов в Онежской структуре // Геология и полезные ископаемые Карелии. **2001**. №3. С. 94—98.
- Францессон Е.В. Петрология кимберлитов. М.: Недра. **1968**. 200 с.
- Францессон Е.В., Гареева Р.Х., Пантелеев В.В., Дудар Л.П. Минералы — спутники алмаза из щелочно-ультраосновных брекчий Среднего Тимана // Тр. ЦНИГРИ. **1982**. Вып. 175. С. 69—77.
- Agel J.J., Garrison J.A., Taylor L.A. Petrogenesis of oxide minerals in kimberlite Elliot County, Kentucky // Amer. Mineral. **1982**. Vol. 67. P. 28–42.
- Boctor N.Z., Boyd F.R. Oxide minerals in the Lighobong kimberlite, Lesotho // Amer. Mineral. **1980**. Vol. 65. P. 631–638.
- Cathelineau M. Cation site occupancy in chlorites and illites as a function of temperature // Clay Mineral. **1988**. Vol. 23. P. 471 – 485.
- Chakhmouradian A.R., Mitchell R.H. Niobian ilmenite, hydroxylapatite and sulfatian monazite: alternative hosts for incompatible element in calcite kimberlite from International'naya, Yakutia // Canad. Mineral. **1999**. Vol. 37. P. 1177 – 1189.
- Coombs D.S. Lower grade mineral facies in New Zealand // 21st Int. Geol. Congr. Copenhagen. **1960**. Sect. 13. P. 339–351.
- Danchin R.V., O'Rey F. Chromian spinel exsolution in ilmenite from the Premier mine, Transvaal, South Africa // Contrib. Mineral. Petrol. 1972. Vol. 35. P. 43 – 49.
- Edwards D., Rock N.M.S., Taylor W.R. et al. Mineralogy and petrology of the Aries diamondiferous kimberlite pipe, Central Kimberley block, Western Australia // J. Petrol. **1992**. Vol. 33. P. 1157 – 1191.
- Fieremans M., Ottenburgs R. The occurrence of zircon and baddeleyite crystals in the kimberlite formations at Mbuji-Mayi (Bakwanga, Zaire) // Bull. Soc. Belge Géol. 1979. Vol. 88. P. 25-31.
- Gaspar J.C., Wylley P.J. Ilmenite (high Mg, Mn, Nb) in the carbonatites from Jacupiranga Complex, Brazil // Amer. Mineral. 1983. Vol. 68. P. 960-971.
- Gaspar J.C., Wylley P.J. The alleged kimberlite – carbonatite relationship: evidence from ilmenite and spinel from Premier and Wesselton mines and the Benfontein sill, South

Africa // Contrib. Mineral. Petrol. **1984**. Vol. 85. P. 133–140.

- Gratz R., Heinrich W. Monazite xenotime thermobarometry: Experimental calibration of the miscibility gap in the binary system CePO₄ – YPO₄ // Amer. Mineral. **1997**. Vol. 82. P. 772–780.
- Haggerty S.E., Tompkins L.A. Subsolidus reactions in kimberlitic ilmenites: exsolution, reduction and the redox state of the mantle // Kimberlites I. Proc. of the Third Int. Kimberlite Conference. **1984**. Vol. 1. P. 335– 357.
- Holmes A. Contribution to the petrology of the kimberlite and its inclusions // Trans. Geol. Soc. South Africa. **1936**. Vol. 39. P. 379– 428.
- Hood C.T.S., McCandless T.E. Systematic variations in xenocrysts mineral composition at the province scale, Buffalo Hills kimberlites, Alberta, Canada // Lithos. 2004. Vol. 77. P. 733-747.
- Jones A.P., Wylley P.J. Paragenetic trends of oxide minerals in carbonate-rich kimberlites, with new analyses from the Benfontein sill, South Africa // J. Petrol. **1985**. Vol. 26. P. 210–222.
- Kjarsgaard I.M., McClenaghan M.B., Kjarsgaard B.A., Henman L.M. Indicator mineralogy of kimberlite boulders from eskers in the Kirkland Lake and Lake Timiskanning areas, Ontario, Canada // Lithos. 2004. Vol. 77. P. 705-751.
- Kostrovitsky S.L., Malkovets V.G., Verichev E.M., Garanin V.K. Megacrysts from the Grib kimberlite pipe (Arkhangelsk Province, Russia) // Lithos. 2004. Vol. 77. P. 511–523.
- Liou J.G., Maruyama S., Cho M. Very low-grade metamorphism of volcanic and volcanoclastic rocks – mineral assemblages and mineral facies. In: Frey M. (ed.) – Low temperature metamorphism. Glasgow: Blakie. 1987. P. 59–113.
- Masum K.M., Doyle B.J., Ball S., Walker S. The geology and mineralogy of the Anuri kimberlite, Nunavut, Canada // Lithos. 2004. Vol. 76. P. 75–96.

- Melluso L., Lustrino M., Ruberti E. et al. Majorand trace-element composition of olivine, perovskite, clinopyroxene, Cr-Fe-Ti oxides, phlogopite and host kamafugites and kimberlites, Alto Paranaiba, Brazil // Canad. Mineral. **2008**. Vol. 46. P. 1 - 19.
- Mitchell R.H. Mangan magnesian ilmenite and titanium clinohumite from the Jacupiranga carbonatite, São Paulo, Brazil // Amer. Mineral. **1978**. Vol. 63. P. 544–547.
- Mitchell R.H. Kimberlites: their mineralogy, geochemistry and petrology. New York: Plenum Press. **1986**. 454 p.
- Nixon P.H., von Knorring O., Rooke J. Kimberlites and associated inclusions of Basutoland: a mineralogical and geochemical study // Amer. Mineral. **1963**. Vol. 48. P. 1090 – 1132.
- Pasteris J.D. The significance of groundmass ilmenite and megacryst ilmenite in kimberlites // Contrib. Mineral. Petrol. 1980. Vol. 75. P. 315-325.
- *Philpotts A.R., Ague J.J.* Principles of igneous and metamorphic petrology. Cambridge University Press. **2009**. 667 p.
- Priyatkina N., Chudoley A.K., Ustinov V.N. et al. 1.92 Ga kimberlitic rocks from Kimozero, NW Russia: Their geochemistry, tectonic setting and unusual field occurrence // Precamb. Res. 2014. Vol. 249. P. 162–179.
- Spiridonov E.M., Putintseva E.V. New metamorphogenic-hydrothermal genetic type of baddeleyite // New ideas Earth Sci. XVII Intern. Conf. M.: **2015.** Selected Vol. P. 63–64.
- Tompkins L.A., Haggerty S.E. Groundmass oxide minerals in the Koidu kimberlites dikes, Sierra Leone, West Africa // Contrib. Mineral. Petrol. **1985**. Vol. 91. P. 245–263.
- Wyatt B.A. Manganoan ilmenite from the Premier kimberlite // Kimberlite Symposium II. Extended Abstracts. Cambridge. **1979**. P. 274–284.
- Wyatt B.A., Baumgartner M., Anckar E., Grutter H. Compositional classification of «kimberlitic» and «nonkimberlitic» ilmenites // Lithos. **2004.** Vol. 77. P. 819–840.
- Zircon /eds. Hanclar J.M., Hoskin P.W. // Rev. Mineral. Geochem. **2004**. Vol. 53. 500 p.