ГИДРОДЕЛЬХАЙЕЛИТ — ПРОДУКТ ГИПЕРГЕННОГО ИЗМЕНЕНИЯ ДЕЛЬХАЙЕЛИТА

При изучении дельхайелита, найденного в пегматитах ийолит-уртитового комплекса Хибинского щелочного массива [1], было установлено, что минерал в зоне гипергенеза подвергается заметному изменению. На начальной стадии зеленовато-серый дельхайелит слегка светлеет, а на конечной становится серебристо-белым. Наиболее интенсивно этот

процесс протекает в Апатитовом цирке горы Расвумчорр.

Для проверки химизма процессов изменения дельхайелита опытным путем навеска весом в 3 г (фракция до 0,5 мм) была помещена в стакан с дистиллированной водой и при температуре 35—40° при постоянном помешивании выдерживалась в течение трех суток. Сухой остаток фильтрата анализировался и дал следующие результаты: $Na_2O - 0.2$, $K_2O - 0.42$, Cl - 0.10% [2]. Таким образом, установлено легкое выщелачивание из состава минерала некоторых элементов, доказывающее, что в зоне гипергенеза дельхайелит действительно неустойчив.

Для выяснения состава, структуры и физических свойств обнаруженного нами конечного продукта выветривания дельхайелита были проведены, кроме химического анализа, рентгеноструктурные, оптические и

некоторые другие исследования.

Гидродельхайелит ромбической сингонии. Пространственная группа $C_{2v}^7 = Pnm2_4$. Параметры элементарной ячейки определялись на автодифрактометре $P2_4$ «Синтекс»: $a = 6,6483 \pm 0,0017$ Å, $b = 23,8462 \pm 0,0094$ Å, $c = 7,0727 \pm 0,0015$ Å; V = 1121 Å; Z = 2. $P_{\text{рент}} = 2,23$ г/см³,

 $P_{\text{энсп}} = 2,168 \text{ г/см}^3$. Порошкограмма приведена в табл. 1.

Цвет гидродельхайелита серебристо-белый до светло-серого. Спайность обнаружена по трем взаимно перпендикулярным плоскостям: весьма совершенная по (010) и несовершенная по (100) и (001). На плоскостях спайности блеск стеклянный, сильный, в изломе тусклый. Хрупкий. Тв. около 4. В отличие от дельхайелита гидродельхайелит в ультрафиолетовых лучах не люминесцирует. Минерал легко плавится в пламени паяльной трубки. В закрытой трубке выделяется вода. Показатели

преломления ниже, чем у дельхайелита (табл. 2).

На основании полученных экспериментально-структурных данных [4] установлено, что основной структурной единицей в гидродельхайелите, как и в дельхайелите [4], являются колонки Са-октаэдров и двумерный радикал (двухэтажная сетка) [(Si, Al) $_8O_{19}$] $_{\infty}$ (рисунок). Октаэдры кальция, имея общие ребра, образуют колонки вдоль оси c. Подобные колонки соединяются одна с другой волластонитовой цепочкой, вьющейся вдоль колонок Са-октаэдров таким образом, что два кремнекислородных тетраэдра в цепочке сопряжены с ребрами Са-октаэдров, а третий связан с соседними колонками. Дополнительными диортогруппами (Si, Al) $_2O_7$ связываются волластонитовые цепочки и образуют двухэтажную кремнекислородную (алюмокислородную) сетку дельхайелитового типа. Вместе они образуют трехмерный каркас состава [Ca $_2$ (Si, Al) $_8O_{19}X_2$] $_{\infty\infty\infty}$ с цеолитоподобными пустотами. В дельхайелите X=F, Cl, а в гидродельхайелите $X=H_2O$.

В отличие от дельхайелита, в каналах которого располагаются атомы Na, K и молекулы воды, в гидродельхайелите эти же позиции заняты только атомами K и молекулами воды. По данным ИK спектроскопии в гидродельхайелите присутствует большое количество молекулярной воды: в области деформационных колебаний при 1620 см фиксируются сильные линии поглощения, а в интервале 3400—3500 см — широкая полоса валентных колебаний. Узкая полоса при 3610 см — указывает на наличие в минерале гидроксильной группы (данные E. Власовой).

Таблица 1 Порошкограмма гидродельхайелита 2R = 114,6, Си-излучение, Ni фильтр

Гидродельхайелит			Родезит *		Гидродельхайелит			Родезит	
№ п/п	I	<i>d</i> ₃ксп	I	$d_{ m 9KC\Pi}$	№ п/п	1	d _{эксп}	I	<i>d</i> ∍ксп
1			18	11,78	26			16	3,242
2	38	6,79	10	6,727	27	75 (ш)	3,069	19	3,071
3		,	100	6,548	28		7	22	3,023
4	18	6,44		,	29			21	3,002
5		,	32	6,302	30			15	2,955
6			34	5,901	31			12	2,947
7			6	5,734	32	100	2,923		-,01.
8			5	5,245	33		,	16	2,887
9	17	5,14		,	34			25	2,864
10		,	28	5,032	35	55	2,800		-,
11	27	4,89	12	4,789	36		,	6	2,7784
12			47	4,386	37			23	2,7617
13	25	4,152		,	38			12	2,7444
1.4			10	4,098	39	22	2,667	4	2,6922
15	12	3,934	4	3,941	40			4	2,6240
16			4	3,929	41	20	2,557		.,
17			8	3,834	42			5	2,5176
18	7	3,786		•	43			6	2,5135
19		1	5	3,722	44	12	2,477	3	2,4609
20	7	3,581			45			3	2,4338
21			3	3,517	46	5	2,395	2	2,3858
22	8	3,432			47	7	2,229	2	2,3510
23			20	3,376	48	22	2,168		2,0010
24	43	3,319			49	18	2,080		
25		,	7	3,274	50	12	1,995		

Примечание. * Родезит-Тринити, Калифорния.

Таблица 2
Оптические свойства и параметры решетки гидродельхайелита в сравнении с минералами группы дельхайелита [4]

2v - около 90°, погасание - прямое

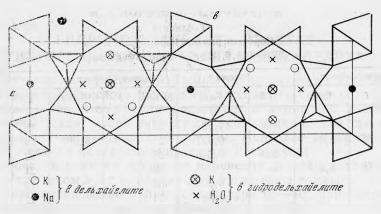
.,	Показатель	преломления	Параметры решетки, А			
Минерал	Ng	Np	а	ь	с	
Гидродельхайелит Дельхайелит Родезит [3]	1,518 1,533 1,513	1,503 1,529 1,501	6,646 6,56 23,636	$23,846 \\ 24,6 \\ 6,549$	7,073 7,10 7,037	

Химический анализ гидродельхайелита 1 (табл. 3) и его расчет, про-изведенный на основе объема элементарной ячейки ($V\!=\!1121$ Å) и плотности минерала (2,168), приводит к следующей формуле:

 $KCa_{1,7}(Si_{6,7}Al_{1,3})_8(O_{16,2}OH_{2,8})_{1,9}\cdot 4,8H_2O,$

или в соответствии с результатами расшифровки структуры минерала: $KCa_2(Si_7Al)_8O_{17}(OH)_2 \cdot 6H_2O$.

¹ Проанализированный образец минерала любезно передан нам для исследования М. Н. Соколовой.



Проекция структуры гидродельхайелита вдоль оси с

Несколько заниженное содержание воды в анализе может быть объяснено легкой потерей цеолитной воды на воздухе или неточностью метода определения воды.

При сопоставлении химических анализов дельхайелита и гидродельхайелита видно, что последний резко обогащается водой. Таким

Таблица 3 Химический анализ дельхайелита и гидродельхайелита

Компоненты	Дельхайелит	Гидродельхайелит	Родезит
SiO ₂	46,36	55,53	61,75
TiO ₂	0,07	0,01	01,.0
Al_2O_3	6,48	8,46	0,19
Fe_2O_3	0,67	0,65	, , ,
TR_2O_3	0,11	He onp.	
MnO	0,08	0,18	0,17
CaO	14,55	12,72	14,97
SrO	0,12	0,22	,
MgO	0,14	0,21	0,05
BeO	0,17	Не опр.	,
Na_2O	6,88	0,22	5,01
K ₂ O	17,94	6,18	5,52
F	2,81	Нет	
C1	3,47	0,15	
S	0,06	He onp.	1 Y
H_2O^-	1,06	5,58	12,43
H ₂ O+	1,23	9,62	12,40
Сумма	102,20	99,73	100,09
$-0=F_2$	1,18	_	
$-O = Cl_2$	0,78	0,03	_
-0=S	0,03	_	
Сумма	100,21	99,64	100,09
Плотность	2,578	2,168	,
Аналитик	Л. Д. Никитина	Г. М. Варшал	J. Gude [3]

П
 римечание: I— гора Юкспор, штольня «Материальная»; 2— гора Расвумчорр, цирк Апатитовый; 3— Тривити, Калифорния.

образом, наблюдаемое осветление минерала отражает переход одного минерала в другой в процессе выщелачивания части катионов и гидра-

тации в зоне гипергенеза.

Гидродельхайелит по параметрам решетки имеет некоторое сходство с родезитом ($K_2Na_2Ca_4[Si_{16}O_{38}]\cdot 12H_2O$), однако от последнего он отличается рядом существенных признаков: 1) химическим составом: а) отсутствием Na^+ , который замещается водой, б) наличием A1; 2) дебаеграммой; 3) наличием гидроксильной группы; 4) оптикой.

Таким образом, гидродельхайелит, продукт гипергенного изменения дельхайелита, можно считать новым минеральным видом. В соответствии с классификацией [4] его следует отнести к минералам группы дель-

хайелита.

ЛИТЕРАТУРА

1. Дорфман Н. Д., Белова Е. Н., Неронова Н. Н. Дельхайелит из Хибинских тундр.— Тр. Минерал. музея АН СССР, 1960. вып. 12

1960, вып. 12.
2. Дорфман М. Д. Минералогия пегматитов и зоны выветривания в ийолит-уртитах горы Юкспор Хибинского массива.

М.; Л.: Изд-во АН СССР, 1962.

 Sheppard R. A., Gude A. J. Rhodesite from Trinity country, California.—Amer. Mineral., 1969, v. 54, N 1—2.
 Чирагов М. И., Мамедов Х. С. Кристал-

 Чирагов М. И., Мамедов Х. С. Кристаллическая структура дельхайелита. — Минерал. сб. Львовск. ун-та, 1974, вып. 1.

Н. В. ЕРЕМЕЕВ, Н. В. ГРИШИНА

О ГРАНАТАХ В КАЛИЕВЫХ ЩЕЛОЧНЫХ ПОРОДАХ

Щелочные породы с гранатом являются постоянными членами ассоциации пород калиевой линии химизма. Это преимущественно псевдолейцитовые и нефелин-псевдолейцитовые сиениты, реже — щелочные сиениты, шонкиниты, пуласкиты, тефриты, лейцитовые базальты. Гранаты встречаются также в дайках тингуаитов и псевдолейцитовых сиенитов (фергуситов). В некоторых случаях, когда содержание граната значительно, породы получают специфические названия: бороланиты и святоноситы.

Гранатсодержащие породы широко представлены в массивах Ирису и Каинды южного Казахстана; они имеются в Якокутском комплексе, Джекондинском и Ыллымахском массивах Центрального Алдана, в Тежсарском щелочном комплексе Армении, в Ишимском массиве восточного Казахстана, Дежневском массиве Чукотки, Верхнедункельдыкском массиве юго-восточного Памира и других местах. Указанные массивы приурочены к разным активизированным геологическим структурам и образовались в интервале от девона — Ишимский массив [1] до неогена — Верхнедункельдыкский массив [2]. Гранат характерен также для скарнов в контактовых зонах указанных массивов, но мы его в данной статье не рассматриваем.

Гранат в количестве 3—4% наиболее широко развит в нефелиновых сиенитах имеющихся почти во всех щелочных массивах калиевого ряда. В псевдолейцитовых сиенитах гранат присутствует в меньших количествах — порядка 2—3%. В небольших количествах (до 1—2%) гранат отмечается в шонкинитах, причем в этом случае породы мелкозернистые и содержат нефелин. Характерно, что в комагматических сериях Якокутского массива гранат имеется не только в интрузивных породах, он ноявляется в лейцитовых фонолитах (до 1%). В виде единичных зерен гранат присутствует в жильных породах различных массивов — дайках псевдолейцититов и псевдолейцитовых сиенитов (фергуситов). Фергуситы, содержащие 5—15% андрадита, известны в Верхнедункельдыкском