АКАДЕМИЯ НАУК СССР

МИНЕРАЛОГИЧЕСКИЙ МУЗЕЙ им. А. Е. ФЕРСМАНА Труды, вып. 14 1963 г

Редактор д-р геол.-мин. наук Г. П. Барсанов

В. И. Кудряшова

ГИДРОТЕРМАЛЬНЫЙ ПИРОКСЕН ИЗ ТРАНПОВ РЕКИ НИЖНЕЙ ТУНГУСКИ

В гидротермальных жилах, связанных с дайками оливиновых долеритов в среднем течении р. Нижней Тунгуски, выше пос. Тура (Кудряшова, 1962) встречены крупные кристаллы моноклинного пироксена.

Пироксен образует темно-зеленые, почти черные, хорошо ограненные кристаллы короткопризматического и удлиненнопризматического габитуса. Первые образуют четырех- или восьмигранные призмы высотой до $1-1,5 \, cm$ и до 1 cm в поперечнике и представлены формами a (100), b (010), m (110), c (001), u (111), s (111), d (131) (рис. 1, a). Удлиненно-призматические (грубопластинчатые) кристаллы достигают $2-3 \, cm$ по длине и $2-5 \, mm$ по «толщине»; они отличаются развитием в основном граней b (010), a (100), m (110), u (111) (рис. 1, b). Широко распространены двойники срастания по a (100) (рис. 1, e).

Порошкограммы трех образцов моноклинного пироксена с р. Нижней Тунгуски с учетом примеси магнетита и цеолита (томсонита) близки рентгенограмме авгита по справочнику В. И. Михеева (1957).

В прозрачных шлифах под микроскопом пироксен имеет светло-зеленый цвет без заметного плеохроизма, хорошо выраженную спайность под углом 87°. Показатели преломления, измеренные в иммерсионных жидкостях, в трех образцах колеблются; Ng — 1,720, 1,725, 1,745; Np — 1,682, 1,687, 1,707; двупреломление 0,038. Угасание сN_g = 41—43°. Оптически положительный; $2V = 60^{\circ}$. По оптическим константам, согласно диаграммам Винчелла (1953), состав пироксена определяется как EnзьWo45Fs₂₀.

Для обр. 143 и 155 выполнены полные химические анализы (аналитик К. Соколова, ИГЕМ АН СССР). Пересчеты анализов (табл. 1) из расчета на 6 атомов кислорода дают следующие структурные формулы:

οбр. 143 — $(Ca_{0,834} Na_{0,03}^{-} K_{0,01} Mg_{0,1})_{0,98} (Mg_{0,58} Fe_{0,33}^{2+} Fe_{0,07}^{3+} Mn_{0,01} Fe_{0,02})_{1,01} \times$ × $(Si_{1,95} Al_{0,04})_{1,99} O_6;$ οбр. 155 — $(Ca_{0,95} Na_{0,03} K_{0,01})_{0,99} (Mg_{0,56} Fe_{0,29}^{2+} Fe_{0,14}^{3+} Mn_{0,01} Ti_{0,02})_{1,02} \times$ × $(Si_{1,83} Al_{0,16})_{1,99} O_6.$

или молекулярные формулы: обр. 143 — $En_{37}Wo_{45}Fs_{18}$; обр. 155 — $En_{30}Wo_{52}Fs_{18}$.

По химизму клинопироксен в среднем отвечает составу салита — Епз4W048FS₁₈. Спектральные анализы показали присутствие в пироксенах V, Ni, Cr, Co, Zr, Sr, Ga, Sc, Be.



Рис. 1. Форма кристаллов

а — коротко-призматические кристаллы пироксена, увел. 2—3; б — удлиненно-призматические (грубопластинчатые) кристаллы пироксена, увел. 3—5; в — двойниковые сростки кристаллов пироксена, увел. 2—3

Таблица 1

Компоненты		(O6p. 155						
	иес. %	молекудяр- ные количест- ва	атомные ко- личества кис- лорода	атомные ко- личества ка- тионов	атомные ко- личества ка- тионов на 6 кислорода	Bec. %	молекуляр- ные количест- ва	атомные ко- личества кис- лорода	атомные ко- личества ка- тионов	атомные ко- личества ка- тионов на 6 кислорода]	
$\begin{array}{c} \mathrm{SiO}_2\\ \mathrm{Al}_2\mathrm{O}_3\\ \mathrm{TiO}_2\\ \mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3\\ \mathrm{FeO}\\ \mathrm{MnO}\\ \mathrm{MgO}\\ \mathrm{CaO}\\ \mathrm{Na}_2\mathrm{O}\\ \mathrm{K}_2\mathrm{O}\\ \mathrm{H}_2\mathrm{O} \end{array}$	$51,22 \\ 0,88 \\ 0,67 \\ 2,63 \\ 10,78 \\ 0,35 \\ 12,10 \\ 20,46 \\ 0,48 \\ 0,09 \\ 0,70 \\ \end{array}$	0,853 0,009 0,009 0,016 0,149 0,005 0,300 0,365 0,008 0,001 	$\begin{array}{c} 1,706\\ 0,027\\ 0,018\\ 0,048\\ 0,149\\ 0,005\\ 0,300\\ 0,365\\ 0,008\\ 0,001\\\end{array}$	0,853 0,018 0,009 0,032 0,149 0,005 0,300 0,365 0,016 0,002 	1,950 0,041 0,020 0,073 0,334 0,011 0,686 0,834 0,036 0,004 	$\begin{array}{c} 47,60\\ 3,60\\ 0,91\\ 4,96\\ 9,05\\ 0,21\\ 9,75\\ 23,09\\ 0,50\\ 0,13\\ 0,62\\ \end{array}$	0,793 0,035 0,011 0,030 0,126 0,003 0,242 0,412 0,008 0,001	1,586 0,105 0,022 0,090 0,126 0,003 0,242 0,412 0,008 0,001	0,793 0,070 0,011 0,060 0,126 0,003 0,242 0,412 0,016 0,002 	$\begin{array}{c} 1,833\\ 0,162\\ 0,025\\ 0,138\\ 0,291\\ 0,007\\ 0,560\\ 0,952\\ 0,036\\ 0,004\\ \end{array}$	
Сумма	100,36	-	2,627	-	-	100,42	-	2,595			
Коэффици- ент перс- счета		6:2,6	627 = 2	2,286		6:2,595=2,312					
Ng Np cNg 2V	$\begin{array}{c} 1,725\\ 1,687\\ 42-\!$					1,745 1,707 41 60					

Химические анализы и оптические константы клинопироксенов из гидротермальных жил р. Нижней Тунгуски

Тесная ассоциация салита с титанистым магнетитом, редкоземельным апатитом (Васильева, Кудряшова, 1958) и цеолитами позволяют предполагать, что образование жил относится к иневматолито-гидротермальной стадии траппового магматизма.

Гидротермальные жилы с пироксеном имеют сравнительно постепенные переходы к вмещающим оливиновым долеритам через пегматоидную зону. Это дает возможность проследить химическую эволюцию пироксена в ходе кристаллизационной дифференциации трапповой магмы. К сожалению, мы не располагаем химическими анализами пироксенов из долеритов, вмещающих данные гидротермальные жилы. Однако крайнее однообразие состава интрузивных траппов центральной части Сибирской платформы (Лебедев, 1955) дает нам некоторое право на относительное сопоставление состава породообразующих пироксенов с гидротермальным салитом и наметить их эволюцию.

Клинопироксены из нормальных пойкилоофитовых, такситовых и других диабазов, согласно их оптическим свойствам и химизму, относятся к авгитам с умеренным содержанием кальция (Wo₂₈₋₃₅). В более поздних по времени кристаллизации призматически-офитовых и пегматоидных диабазах и диабаз-пегматитах клинопироксен становится



Рис. 2. Оптические свойства и молекулярный состав клинопироксснов из траппов Тунгусского бассейна.

пироксены нормальных пойкилоофитовых, такситовых и тому подобных диабазов; 2 — клинопироксены из призматически-офитовых диабазов и диабазпегматитов (1,2-по Лебедеву, 1955); 3- клинопироксены из гидротермальных жил в траппах; 4 - ход химической эволюции клинопироксенов в траппах

Таблица 2

Компоненты	1	2	3	4	5
SiO ₂	50,57	50.26	48.57	51.22	47,60
TiO_2	0.54	2.31	1.22	0.67	0.91
Al_2O_3	3,42	1.57	1.87	0.88	3,60
Fe_2O_3	0.79	· ·	2.91	2.63	4.96
FeO	7.28	11.70	18.35	10.78	9,05
MnO		0.17	0.43	0.35	0.21
MgO	16.17	14.45	9.79	12.10	9.75
CaO	20,09	17.98	16.25	20.46	23.09
Na ₂ O	Следы	0.30	0.56	0.48	0.50
K_2O	»	0.06	0.16	0.09	0.13
H_2O	0,88	1,17		0,70	0,62
Сумма	99,74	99,97		100,35	100,42
CaO : MgO O : (FeO+MgO)	1,2 0,3	1,2	1,50,65	1,7	2,3 0,4

Химические составы клинопироксенов из траппов Сибирской платформы (вес. %)

1 — клинопироксен из среднезернистого оливинового диабаза, ниж-нее течение р. Чуни (Лебедев, 1958) 2 — клинопироксен из траппа Тулуно-Удинского района (Левинсон-

Лессинг, 1932).

3 — клинопироксен из диабаз-пегматита р. Уда (Унксов, 1934). 4 — клинопироксен из гидротермальной жилы р. Нижняя Тунгуска, 73 км выше пос. Тура.

5 - клинопироксен из гидротермальной жилы, р. Нижняя Тунгуска, 55 км выше пос. Тура.

16 Минералы СССР

более известковистым (Wo₄₀) и более железистым (Fs₂₅₋₃₅). Особенности состава породообразующих пироксенов А. П. Лебедев (1955) схематически отразил на диаграмме Винчелла (рис. 2). Подкрепляя это положение хьмическим изучением клинопироксена из траппов р. Чуни, А. П. Лебедев (1958) считает, что породообразующие пироксены составляют единый генетический ряд магнезиально-известковистого состава, в котором по мере кристаллизационной дифференциации происходит накопление железа и увеличение отношения FeO : (FeO + MgO).

При сопоставлении химического состава породообразующих клинопироксенов с гидротермальными (табл. 2) ясно намечается некоторый перелом в химической эволюции минерала. Клинопироксен на гидротермальной стадии кристаллизации становится более известковистым и менее железистым. Перелом особенно резко выступает при сравнении отношений CaO: MgO и FeO: (FeO + MgO). При относительно постоянном содержании MgO отношение CaO: MgO возрастает, а отношение FeO: : (FeO + MgO) падает.

Образцы кристаллов салита переданы в Минералогический музей АН CCCP.

ЛИТЕРАТУРА

Васильева З.В., Кудряшова В.И. Анатит из сибирской трапновой формации. — Изв. АН СССР, серия геол., № 7, 1958.

Винчелл А. и Г. Оптическая минералогия. ИЛ, 1953. Кудряшова В. И. Интрузивные траппы среднего течения р. Нижней Тунгус-ки. — Труды ИГЕМ АН СССР, вып. 77, 1962.

Лебедев А. П. О составе породообразующего клинопироксена из траппов р. Чунп (Восточная Сибирь).— Записки Всес. минер. об-ва. ч. 87, № 6, 1958.

Лебедев А. П. Трапповая формация центральной части Тунгусского бассейна. — Труды ИГН АН СССР, вып. 161, 1955. Левинсон-Лессинг Ф. Ю., Гинзберг А. С., Дилакторский

А. С., Дилакторский Н. Л. Траппы Тулуно-Удинского и Братского районов в Восточной Сибири.-

Труды СОПС АН СССР, серия сибирская, вып. 1, 1932. Михеев В.И. Рентгенометрический определитель минералов. Госгеолиздат, 1957. Унксов В. А. Траппы района рек Уды — Чуни — Тасеевой. — Труды СОПС АН СССР, серия сибирская, вып. 18, 1934.

242