### ТРУДЫ МИНЕРАЛОГИЧЕСКОГО МУЗЕЯ им. А. Е. ФЕРСМАНА

Вып. 20

1971

Ответственный редактор д-р геол.-мин. наук Г. П. Барсанов

#### В. А. ГАЛЮК

# КРИСТАЛЛЫ ФОРСТЕРИТА ИЗ ФЛОГОПИТОВЫХ МЕСТОРОЖДЕНИЙ АЛДАНА (ЮЖНАЯ ЯКУТИЯ)

Магнезиальные разности оливиновой группы минералов, форстериты, хорошо известны в пределах флогопитовых месторождений. Нахождение форстерита обычно связано с существенно карбонатными породами, получившими название кальцифиров. Главными минералами последних являются кальцит и доломит (70—90%), в подчиненном количестве присутствуют, кроме форстерита, шпинель, диопсид, флогопит (10—30%) в качестве примеси отмечены паргасит, апатит, скаполит.

Форстерит, как преобладающий среди силикатов, обычно представлен мелкими (до 0,5 см) округлыми зернами, окрашенными в зеленоватые и зеленовато-желтые тона, более или менее равномерно распределенными среди основной массы карбонатов. Выделения форстерита, как правило, лишены правильных кристаллографических очертаний и нередко в зна-

чительной степени серпентизированы.

Форстеритовые кальцифиры распространены на ряде месторождений Алданской флогопитовой провинции: Верхне-Эмельджакском, Леглиерском и Федоровском, особенно широкое распространение они получили па Куранахских месторождениях. Кальцифиры слагают пластовые линзообразные тела или участки, не имеющие определенной правильной формы и приуроченные к архейским метаморфическим породам — диопсидовым и кварцево-диопсидовым сланцам. Как было установлено при геологической съемке, наиболее крупные участки форстеритовых кальцифиров обнаруживаются в ядрах антиклинальных и синклинальных складок.

По мнению Д. С. Коржинского (1952, 1955) и других исследователей архейских метаморфических пород Алдана, форстеритовые кальцифиры могут образовываться при региональном метаморфизме первично осадочных карбонатных отложений, содержащих примеси кремнезема и глинозема, а также в процессе метасоматического преобразования доломитов

в более поздние магматическую и послемагматическую стадии.

Несмотря на относительно широкую распространенность форстерита на флогопитовых месторождениях Алдана, степень изученности этого иннерала остается пока еще недостаточной: отсутствуют данные о морфологии его кристаллов, химическом составе, физических свойствах и последующих изменениях. В лучшем случае приводятся показатели преломления  $(n_g$  и  $n_p)$ , по которым устанавливается соотношение форстеритовой п фаялитовой составляющих.

При изучении минералогии флогопитовых месторождений Южной Якутии нами были обнаружены крупные кристаллы в различной степени

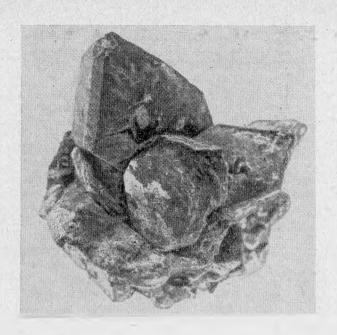


Рис. 1. Друза кристаллов форстерита. Натур. вел.

серпентинизированного форстерита. Наиболее интересные находки бы сделаны на Каталахском, Леглиерском и Верхне-Эмельджакском мей рождениях.

Кристаллы форстерита, в большей части уплощенные до таблитчать реже призматические, обычно разобщены мелко- и среднезернист кальцитом и лишь иногда собраны в друзы (рис. 1). Размеры кристаль достигают 20 см в длину и 12 см в ширину, однако преобладают индиви средней величины (3-8 см по длинной оси). Четко выраженные гра и имеют матовую, неравномерно окрашенную поверхность, на котог заметны углубления, оставшиеся после растворения кальцита. Кристал с хорошо образованной головкой встречаются несравнимо чаще, двуконечно-развитые.

TO

De

HC

СЛ

и

HI

H.

09

СЯ

ле

 $n_r$ 

B

п

СЯ

BV

И

TO ДО

MI

Кроме кристаллов, форстерит образует сплошные зернистые мас которые слагают участки размером до 0,5 м в поперечнике. Среди спл ных выделений форстерита нередко можно встретить идиоморфные в сталлы диопсида. Оба минерала обычно разделены тонкой (от 0,5 до 1 каемкой доломитизированного кальцита , иногда эта каемка отсутств и диопсид с форстеритом непосредственно касаются друг друга. Кр диопсида, с форстеритом ассоциирует флогопит.

Наиболее распространенными кристаллографическими и габитусы формами форстерита являются грани b (010), m (110), e (111); гр c (001), d (101), h (011) получили меньшее развитие, а остальные—s(1)r (130), k (021) и g (114) — встречаются редко и занимают хорошо за ное подчиненное положение. Грань д (114) встречена впервые, ра ее существование не отмечалось. Для измерения гранных углов 🖟 отобраны 22 кристалла средних размеров. Мелкие кристаллы (ж 0,5 см) имеют закругленные грани и кривые ребра (как бы «оплавлен для определения углов они менее пригодны. Средние значения гран

<sup>1</sup> По данным спектрального анализа кальцит содержит значительное колич (n+) магния. ¬

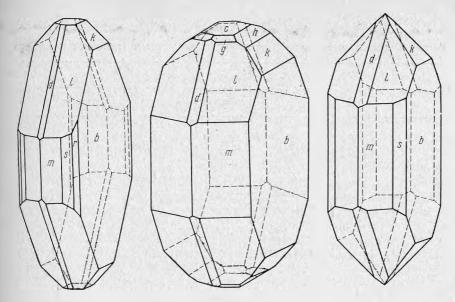


Рис. 2. Аксонометрические проекции кристаллов форстерита

углов, замеренных прикладным гониометром, приводятся ниже:

$$mm''' = 49^{\circ}48'$$
  $kk' = 98^{\circ}03'$   $eb = 69^{\circ}36'$   
 $ss' = 94 05$   $ll' = 94 16$   $cg = 17 12$   
 $rr' = 71 00$   $ll'' = 108 51$   
 $dd' = 103 02$   $ll''' = 39 58$   
 $hh' = 60 45$   $cl = 54 04$ 

По данным углов были определены геометрические константы (а: s:c=0.4678:1:0.5816), вычислены символы граней простых форм вычерчены наиболее характерные кристаллы форстерита. Их аксонометрические проекции изображены на рис. 2.

Форстерит в неизмененном виде — минерал желтого или зеленовато-желтого цвета со стеклянным или жирным блеском. Однако чаще он имеет окраску более темных тонов (зеленовато-бурую до темно-зеленой, почти черной) вследствие серпентинизации, которая развивается избирательно и обусловливает неравномерное окрашивание. Ясная спайность по (001) и (010) и твердость 6 характерны только для неизмененного минерала, у серпентинизированных разностей твердость понижается до 3—4, направления плоскостей спайности определяются с трудом, кристаллы становятся очень хрупкими. В разбавленной холодной НСІ форстерит не растворяется, даже при воздействии кислоты в течение нескольких суток.

Форстерит обладает высоким светопреломлением и сильным двупреломлением. Это подтверждается следующими данными:  $n_g=1,691-1,695$ ;  $n_m=1,671-1,675$ ;  $n_p=1,652-1,655$ ;  $n_g-n_p=0,037-0,040^{-1}$ . Величина угла оптических осей колеблется около 90°, приобретая обычно положительное значение. Оптически отрицательные форстериты встречаются реже, в данном случае значения  $2\ V$  также близки к 90°. В соответствии с таблицами, устанавливающими зависимость оптических свойств и химического состава (Винчеллы, 1953; Трегер, 1958), содержание фаялитового минала в алданских форстеритах находится в пределах от 9 до 11% (мол.).

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Определения оптических констант проведены старшим научным сотрудником Минералогического музея МГРИ Е.С. Доброхотовой.

Таблица

c

н н п кП +F H 9, p

TI III

из ви 0,3 в на

ся дву

при вкл изб при 195

нет то фор

Кан ком с н

на, собі как 195

талл обус

ного по ф

## Расчет формулы и минералов форстерита по данным химического анализа!

| Компоненты                     |         |             |             | Остат       |              |                     |
|--------------------------------|---------|-------------|-------------|-------------|--------------|---------------------|
|                                | Bec. %  | Мол. колич. | лимонита    | магнетита   | серпентина   | форстерн<br>мол кол |
| SiO <sub>2</sub>               | 34,60   | 5 757       |             | _           | 487          | 5 27                |
| $TiO_2$                        | Не обн. | _           | _           | _           |              |                     |
| $\mathrm{Al_2O_3}$             | 1,94    | 190         | _ [         | _           | 39           | 15                  |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 5,24    | 328         | 66          | 262         | _            | _                   |
| FeO                            | 9,29    | 1 292       | _           | 262         | _            | 1 030               |
| MgO                            | 46,67   | 11 573      | _           | _           | 789          | 1078                |
| CaO                            | 1,50    | 267         |             | _           |              | 26                  |
| MnO                            | 0,42    | 58          | _           |             | _            | 5                   |
| K <sub>2</sub> O               | Не обн. | _           | _           | _           | _            |                     |
| Na <sub>2</sub> O              | » »     | _           | <u> </u>    | _           |              |                     |
| H <sub>2</sub> O <sup>+</sup>  | 0,95    | 526         | _           | _           | 526          | _                   |
| H <sub>2</sub> O <sup>-</sup>  | 0,12    | 66          | 66          | _           | _            | _                   |
| П. п. и.                       | Не обн. | _           |             |             |              | -                   |
| Сумма                          | 100,73  | 20 057      | 132<br>0,7% | 524<br>2,6% | 1841<br>9,2% | 17 56<br>87,5%      |

<sup>\*</sup> Аналитик И. М. Бендер, геохимическая лаборатория МГРИ.

Таблица 1 (окончание

|                   |                                  | Расчет минало                       | В             | Расчет формулы форстерита   |                              |                   |                               |  |  |
|-------------------|----------------------------------|-------------------------------------|---------------|-----------------------------|------------------------------|-------------------|-------------------------------|--|--|
| Компонен-<br>ты   | фаялита<br>2FeO SiO <sub>2</sub> | форстерита<br>2MgO·SiO <sub>2</sub> | остаток       | Атомн.<br>колич.<br>анионов | Атомн.<br>колич.<br>катионов | Коэффи-<br>циенты | Сумма вал<br>ностеј<br>катион |  |  |
| SiO <sub>2</sub>  | 539                              | 4731                                |               | 10 540                      | 5270                         | 0,99              | 3,96                          |  |  |
| $TiO_2$           |                                  |                                     | _             | _                           |                              | _                 | _                             |  |  |
| $Al_2O_3$         | 15                               | 136                                 | _             | 453                         | 302                          | 0,06              | 0,18                          |  |  |
| $Fe_2O_3$         | _                                |                                     | _             | _                           |                              | _                 | _                             |  |  |
| FeO               | 1030                             |                                     |               | 1 030                       | 1030                         | 0,19              | 0,38                          |  |  |
| MgO               |                                  | 9034                                | 1750          | 9 034                       | 9034                         | 1,75              | 3,50                          |  |  |
| CaO               | 27                               | 240                                 | _             | 267                         | 267                          | 0,05              | 0.1                           |  |  |
| MnO               | 6                                | 52                                  | _             | 58                          | <b>5</b> 8                   | 0,01              | 0,02                          |  |  |
| $K_2O$            | _                                | _                                   | _             | _                           | _                            | _                 | _                             |  |  |
| Na <sub>2</sub> O | _                                | _                                   |               | _                           | _                            | _                 | _                             |  |  |
| $H_2O^+$          | _                                | _                                   | _             | _                           |                              | _                 | _                             |  |  |
| $H_2O^-$          | _                                | _                                   | _             | _                           | _                            |                   | _                             |  |  |
| П. п. п.          | _                                | _                                   |               | _                           | _                            | _                 | _                             |  |  |
| Сумма             | 1617<br>9,2%                     | 14193<br>80,8%                      | 1750<br>10,0% | 21 834<br>—                 | -                            | -                 | 8,14                          |  |  |

Данные о химическом составе, вычисленном по оптическим константам, подтверждаются химическим анализом, результаты которого вместе с расчетами формулы и миналов форстерита приводятся в табл. 1.

Для анализа был отобран форстерит, наименее подверженный серпентинизации (образец взят из выработок шахты N26 Леглиерского месторождения). Предварительное изучение анализированного материала в шлифах под микроскопом показало, что, кроме форстерита и тончайших прожилков серпентина, здесь присутствуют магнетит и гидроокислы железа. Поэтому при расчетах были исключены из химического анализа:  $H_2O^- + 9$ 8 вивалентное количество  $Fe_2O_3$  на лимонит — 0,7% (мол.); оставшаяся  $Fe_2O_3$  и соответственная ей часть FeO на магнетит — 2,6% (мол.), а также  $H_2O^+$ ,  $SiO_2$ , MgO и частично  $Al_2O_3^{-1}$  на серпентин — в общей сложности 9.2% (мол.). Таким образом, в рассматриваемом анализе на долю форстерита приходится 87.5% (мол.).

Полученный после вычитания примесей лимонита, магнетита и серпентина анализ минерала был рассчитан на миналы и формулу форстерита. При расчете предполагалось, что Al, Ca и Mn являются изоморфными

примесями, замещающими в октаэдрах ионы Mg и Fe<sup>2+</sup>.

Э. Н. Елисеев (1957), рассматривая химические анализы оливина из различных литературных источников, обратил внимание на присутствие в минерале «примесей (возможно изоморфных)» Al (до 0,5 %), Са (до 0.33%), Mn (до 0.5%), Ti (до 0.15%) и др. Предположение Э. H. Елисеева в дальнейшем подтверждается А. С. Поваренных (1966), который устанавливает содержания этих элементов как изоморфных примесей в следуюших пределах: Al — до 1.7%, Ca — до 2.2%, Mn — до 5.7%. По мнению У. Дир и др. (1965), в ромбических силикатах атомы кремния не замещаются алюминием, а октаэдрические позиции заняты почти исключательно двухвалентными атомами, однако в публикуемых ими анализах оливина Al входит в группу последних. Поэтому при расчете миналов Al, Ca и Мп нами были отнесены к изоморфным примесям Мд и Fe и разделены пропорционально отношению фаялитовой и форстеритовой составляющих. Из данных пересчета следует, что рассматриваемый минерал включает 9,2% (мол.) фаялитового минала и значительное количество избыточного магния, который, видимо, в качестве изоморфной примеси присутствует в магнетите (до 12% MgO, по данным Д. П. Сердюченко, 1952, для магнетитов Алданского района).

Если принять анализ форстерита, исключая примеси лимонита, магнетита, серпентина и избыточного MgO, за мономинеральное образование, то после расчета обычным кислородным методом получим следующую

формулу:

 $(Mg_{1,75}Fe_{0,19}Ca_{0,05}Al_{0,06}Mn_{0,01})_{2,06}[Si_{0,99}O_4].$ 

Как видно из формулы, сумма валентностей катионов равна 8,14, что компенсирует сумму отрицательных валентностей кислорода, правда,

с некоторым избытком.

Геологам, ведущим исследования флогопитовых месторождений Алдана, хорошо известно о проявлении здесь в широких масштабах явления собирательной перекристаллизации. Именно благодаря этому процессу, как в настоящее время считается установленным (Коржинский, 1952, 1955), возникли крупные кристаллы флогопита, диопсида, шпинели.

Нам представляется, что образование значительных по размерам кристаллов форстерита в пределах флогопитовых месторождений Южной Якутии обусловлено также процессом перекристаллизации мелкозернистых его

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Количество глинозема, входящее в состав «серпентиновой части» анализированного материала, определено из химического анализа серпентина, образовавшегося по форстериту (см. табл. 2).

Cej

Ha

опа

Kops

Пова

Cepô

Tpeza

Расчет формулы серпентина по данным химического анализа \*

| Компо-<br>ненты                | Bec. %  | Мол.<br>колич. | Вычитание     |               |  | Расчет формулы серпентина   |                              |                   |  |
|--------------------------------|---------|----------------|---------------|---------------|--|-----------------------------|------------------------------|-------------------|--|
|                                |         |                | каль-<br>цита | лимо-<br>нита | Остаток<br>серпенти-<br>на, мол.<br>колич. | Атомн.<br>колич.<br>анионов | Атомн.<br>колич.<br>катионов | Коэффи-<br>циснты | Сумма к<br>лентно-<br>стей ка<br>тионо |
| SiO <sub>2</sub>               | 37,74   | 6279           | _             |               | 6279                                       | 12 558                      | 6 279                        | 1,98              | 7,92                                   |
| ΓiO <sub>2</sub>               | Не обн. |                | _             | _             | _  | _                           | _                            |                   |  |
| $Al_2O_3$                      | 0,39    | 38             | _             | _             | 38   | 114                         | 76                           | 0,02              | 0,06                                   |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 4,11    | 257            | _             | 257           | _  |                             | _                            | _                 | 1                                      |
| FeO                            | Не обн. |                | _             |               | -  |                             | _                            | _                 | -                                      |
| MgO                            | 38,56   | 9562           | _             | -             | 9562                                       | 9 562                       | 9 562                        | 3,0               | 6,0                                    |
| CaO                            | 1,35    | 239            | 222           |               | 17   | 17                          | 17                           | 0,01              | 0,02                                   |
| MnO                            | 0,04    | _              | _             | _             | _  |                             | _                            |                   | _                                      |
| $K_2O$                         | Не обн. | -              | _             |               | -  |                             | _                            |                   | -                                      |
| Na <sub>2</sub> O              | » »     | _              | _             | _             | _  |                             | _                            | _                 | -                                      |
| $H_2O^+$                       | 14,90   | 8269           | _             | 1990          | 6279                                       | 6 279                       | 12 558                       | 3,96              | 3,96                                   |
| $H_2O^+$                       | 1,64    | 910            | _             | 910           | -  | _                           | _                            | _                 | _                                      |
| П.п.п.(СО2)                    | 0,98    | 222            | 222           | -             | 11   | _                           | _                            | _                 |  |
| Сумма                          | 99,71   | 25 776         | 444           | 3157          | 22 175                                     | 28 530                      |                              | _                 | 17,96                                  |

Аналитик Л. В. Букасова, геохимическая даборатория МГРИ.

разностей, являющихся составной частью кальцифиров регионально-м

таморфического или метасоматического происхождения.

Образованные в результате перекристаллизации крупные кристалы а также сплошные зернистые массы вторичного форстерита в различы степени серпентинизированы вплоть до их полного замещения (псевдоморф зы серпентина по форстериту широко распространены на участке Таборы Верхне-Эмельджакского месторождения). Выделение серпентина в впластинчатого агрегата начинается с краев зерен и распространяет внутрь их по трещинкам спайности, образуя характерную петельчату структуру, петли которой содержат реликтовые участки неизмененю форстерита. При углублении процесса изменения участки внутри пете покрываются многочисленными неправильными трещинами, выполнеными также тонкочешуйчатыми серпентином, иногда с выделениями руного минерала — магнетита или гематита. Необходимо отметить, терпентинизация форстерита максимально проявляется вблизи контаю с кальцитом, отложение которого, видимо, происходило сингенетите образованием серпентина.

В табл. 2 приводятся химический анализ и расчет на формулу с пентина, псевдоморфно образованного по форстериту. При расчете учитывались посторонние примеси кальцита (1,7 мол. %) и лимонг (12,3 мол. %) 1, образовавшегося, по-видимому, за счет магнетита. Анал зированный серпентин имеет следующую формулу:

$$(Mg_{3,0}, Ca_{0,01})_{3,01} (OH)_{3,96} (Si_{1,98}Al_{0,02}O_5).$$

 $<sup>^1</sup>$  К лимониту отнесена вся избыточная сверх формулы серпентина (3MgO  $\cdot 2\text{S} \text{$\mathbb{Q}$} \cdot 2\text{H}_2\text{O})$  вода.

Серпентин при воздействии низкотемпературных растворов может переотлагаться по трещинам, в условиях гипергенеза он разрушается и пает начало водным магнезиальным силикатам (девейлит, керолит), а также опалу и халцедону. Эта ассоциация включает, кроме того, выделения прозрачного кальцита.

## Выводы

- 1. На флогопитовых месторождениях Южной Якутии были встречены крупные кристаллы форстерита, содержащие от 9 до 11 мол. % фаялитового
- 2. Образование крупных кристаллов форстерита — результат длительной перекристаллизации мелких зерен форстерита из кальцифиров. имеющих осадочно-метаморфическое или метасоматическое происхождение.
- 3. При воздействии углекислых гидротермальных растворов форстерит замещается серпентином вплоть до образования полных псевдоморфоз. Серпентинизация форстерита сопровождается выделением гематита или магнетита и доломитизацией кальпита.

#### ЛИТЕРАТУРА

- Винчелл А., Винчелл Г. Оптическая минералогия. ИЛ, 1953. Дир У. А., Хауи Р. А., Зусман Д. Ж. Породообразующие минералы, т. 1, 3. Изд-во «Мир», 1965.
- Киселев Э. Н. Рентгенометрическое изучение минералов изоморфного ряда форстеритфаялит.— Записки Всес. мин. об-ва, 1957, ч. 86, вып. 6. Коржинский Д. С. Геологические предпосылки минерально-сырьевой базы Алданско-
- го горнопромышленного района. Труды Якутской компл. экспед. СОПС АН
- СССР, 1952, вып. 1.

  Коржинский Д. С. Очерк метасоматических процессов.— В сб. «Основные проблемы в учении о магматогенных рудных месторождениях. Изд-во АН СССР, 1955.

  Поваренных А. С. Кристаллохимическая классификация минеральных видов. Киев,
- изд-во «Наукова думка», 1966.
- Сердюченко Д. П. Железные руды Алданского горнопромышленного района.— Труды Якутской компл. экспед. СОПС АН СССР, 1952, вып. 1.
- трегер В. Е. Таблицы для оптического определения породообразующих минералов. Госгеолтехиздат, 1958.