АКАДЕМИЯ НАУК СССР

ТРУДЫ МИНЕРАЛОГИЧЕСКОГО МУЗЕЯ

Выпуск 11

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

и. в. гинзбург

О СОСТАВЕ РОМБИЧЕСКИХ АМФИБОЛОВ И ИЗОМОРФНЫХ ЗАМЕЩЕНИЯХ В НИХ

В составе ромбических амфиболов различаются: антофиллит, жедрит и хольмквистит . Из них антофиллит, имеющий наиболее простой состав, является исходным, а жедрит и хольмквистит — его кристаллохимическими производными, образованными вследствие проявления различного

Таблица 1

Схема изоморфного замещения антофиллита с образованием жедрита и хольмквистита

(Mg, Fe)7[Si8O22][OH]2 антофиллит $\int Mg^{2+} \rightarrow Li^{1+}$ Mo2+ → A13+ Mg2+ - Al3+ Li(Mg, Fe)5AI[Si9O22][OH]2 (Mg, Fe)₆Al[(Si₇Al)₈O₂₂][OH]₂ жедрит I хольмквистит І ΓSi4+ - Al3+ $Mg^{2+} \rightarrow Li^{1+}$ $LMg^{2+} \rightarrow Al^{3+}$ $Mg^{2+} \rightarrow Al^{3+}$ $(Mg, Fe)_5Al_2[(Si_6Al_2)_8O_{22}][OH]_2$ $Li_2(Mg, Fe)_3Al_2[Si_8O_{22}][OH]_2$ жеприт II хольмквистит П

Гипотетические

(Mg, Fe) $_4$ Al $_1$ [(Si $_5$ Al $_3$) $_8$ O $_{22}$][OH] $_2$ Li $_3$ (Mg, Fe)Al $_3$ [Si $_8$ O $_{22}$][OH] $_2$ жедрит III хольмквистит III

не возможен, так как Al в тетраэдрах теоретически его нахождение возможно может замещать не больше двух ионов Si

по типу гетеровалентного изоморфизма между катионами (табл. 1). Учитывая вхождение в элементарную ячейку минералов четырех «молекул», можно представить более многоступенчатый процесс изоморфного замещения, как показано на двух примерах (табл. 2). Сопоставления теоретических формул минералов достаточно для выделения в составе ромбических амфиболов трех подвидов, из которых хольмквистит и жедрит не связаны переходами.

В литературе имеются данные о гетеровалентных замещениях, определяющих жедрит (Соболев, 1949; Бетехтин, 1950; Tröger, 1952; Смольянинов, 1955; Strunz, 1957) и хольмквистит (Гинзбург, Рогачев, Бондарева,

¹ Беденит (Ефремов, 1937) исключается, так как нет рентгеновских данных, подтверждающих принадлежность его к ромбической сингонии. Бидалотит (Шубпикова. 1940; Rabbitt, 1948) обнаруживает сходство с хольмквиститом, и в случае определения в нем лития будет синонимом хольмквистита.

Таблица 2

Схема изомерфного замещения в ромбических амфиболах с учетом Z=4

Антофиллит — жедрит І

Антофиллит (Mg, Fe)₂₈[Si₃₂O₈₈][ОН₈

(Mg, Fe)₂₇Al[(Sl₃₁Al)₃₂O₈₈][OH]₈

(Mg, Fe)₂₆Al₂[(Sl₃₀Al₂)₃₂O₈₈][OH]₈

(Mg, Fe)₂₅Al₃[(Sl₂₉Al₃)₃₂O₈₈][OH]₈

Жедрит I (Mg, Fe)24Al4[(Si28Al4)32O88][OH]8

Хольмквистит I — хольмквистит II

Хольмквистит I Li₄(Mg, Fe)₂₀Al₄[Si₃₂O₈₈][OH]₈

 $\text{Li}_5(\text{Mg, Fe})_{18}\text{Al}_5[\text{Si}_{32}\text{O}_{88}][\text{OH}]_8$

 $\mathrm{Li}_{6}(\mathrm{Mg},\ \mathrm{Fe})_{16}\mathrm{Al}_{6}[\mathrm{Si}_{32}\mathrm{O}_{88}][\mathrm{OH}]_{8}$

Li7(Mg, Fe)14Al7[Si32O88][OH]8

Хольмквистит II Li₈(Mg, Fe)₁₂Al₈[Si₃₂O₈₈][OH]₈

1958; Vogt, Bastianes, Skancke, 1958) как самостоятельные подвиды ромбических амфиболов. В этой связи неправильно считать жедрит алюминиевой разновидностью антофиллита, подобно магнезиальной и железистой его разновидностям (Rabbitt, 1948; Seitaari, 1956; Seki, 1957, и др.). Название алюмоантофиллит, затушевывающее различия между антофиллитом и жедритом, надо считать синонимом названия жедрит и в дальнейшем его не следует употреблять. Ранее применявшийся синоним хольмквистита — литиевый глаукофан потерял смысл хотя Сундиус (Sundius, 1959) относит хольмквистит и другие ромбические амфиболы к серии

глаукофана.

При рассмотрении теоретических формул становится ясной четкая обособленность трех подвидов ромбических амфиболов. Эта обособленность несколько стирается, но сохраняется в формулах естественных минералов, вычисленных по результатам химических анализов (с применением приема, предложенного И. Д. Борнеман-Старынкевич в 1960 г.). Все сказанное в предыдущей статье автора об изоморфных замещениях и моноклинных амфиболах касается и ромбических амфиболов. Так, гете ровалентные замещения между анонимами сопровождаются здесь такими же замещениями среди катионов; изовалентные замещения катионов и анионов те же самые. Типы гетеровалентных замещений между катионами те же, но из них преобладают два (табл. 1). Определяющие минеральный подвид гетеровалентные замещения одни и те же у жедрита и у роговых обманок, а также у хольмквистита и щелочных амфиболов. В этом смысле имеется аналогия между жедритом и роговыми обманками, между хольма квиститом и щелочными амфиболами. Исходя из проявлений изоморфных замещений, можно предположить, что Мд шестерной координации замещается Al в жедрите и в хольмквистите, а Li хольмквистита занимает место Mg в восьмерной координации, подобно Na щелочных моноклинных амфиболов². Присутствие катионов, дополнительных до 16, в ром-

1 См. статью «Гастингсит зоны щелочно-гранитного метасоматоза» и табл. в ней в настоящем сборнике.

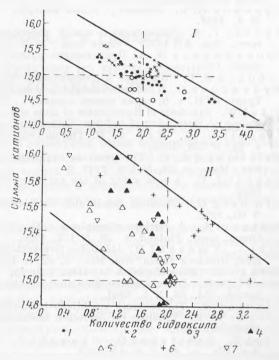
² В моноклинных амфиболах, содержащих литий: эккерманите Sundius (1947), дашкесаните (Крутов, 1936), паргасите (Hallimond, 1947), рибеките (Бондарева, Рогачев, Сахаров, 1959) и в искусственных рихтерите и эккерманите (Eitel, 1953) позиция лития та же.

бических амфиболах (так же, как и в моноклинных) связано частично с повышением валентности анионов и частично с заменой Si на Al. Прямой зависимости между суммой катионов и количеством гидроксила нет (см. рисунок). Значительная часть ромбических амфиболов (бедных и богатых гидроксилом) обнаруживает недостаток катионов, получающийся при расчете на 24 аниона или на катионы, который нельзя объяснить неточностью вычислений. Причина недостатка катионов неясна. Не может ли

он быть восполнен до 15 за счет оксония H_3O^{1+} ? Вычисления, произведенные И. Д. Борнеман - Старынкевич, а также автором, допускают это.

На примере расчета формул реальных ромбических амфиболов отчетливо вскрывается решающая роль пре облапающего гетеровалентного замещения между катионами при отнесении того или иного из них к определенному подвиду. Разновидности выделяются по преобладанию Му или Fe. Далее в каждом из подвидов ромбических амфиболов наблюдается одно или несколько второстепен ных по значению гетеровалентных замещений между катионами, не говоря уже о сопряженных гетеровалентных замещениях анионов и катионов и об изовалентных замещениях среди тех и других. Гетеровалентные замешения:

$$\begin{vmatrix} \operatorname{Si}^{4+} \to \operatorname{Al}^{3+} & \operatorname{Mg}^{2^{-}} \to (\operatorname{Na}^{1+}, \operatorname{K}^{1+}) \\ \square \to \operatorname{Na}^{1+} & \square \to (\operatorname{Na}^{1+}, \operatorname{K}^{1+}) \end{vmatrix}$$



Соотношение между суммой катионов и количеством гидроксила у ромбических (I) и у моноклинных (II) амфиболов (использованы расчеты разных авторов на 24-кратное количество кислорода)

1 — антофиллиты, 2 — жедриты, 3 — хольмивиститы.
 4 — роговые обманки, 5 — тремолит-актинолиты. 6 — гастингситы, 7 — арфведсониты

и изовалентные: Mg \rightarrow Ca, Fe \rightarrow Cr, OH \rightarrow (F, Cl) у ромбических амфиболов выражены слабо, но у них отчетливо проявлена прямая зависимость между степенью замещения Si на Al и Mg на Fe² (Ramberg, 1952).

Типовую формулу ромбических амфиболов, в согласни с изложенным прежними данными (Francis, Hey, 1956), правильнее было бы изображать подобно формуле моноклинных амфиболов: $X_{2-3}Y_5[(Z_8O_{22})]OH]_2$

По особенностям минеральных парагенезисов ромбических амфиболов до некоторой степени представляется возможным судить о больших температурных интервалах, а, следовательно, и о больших пределах потенциалов H и O при их образовании, что отчасти сказывается на сумме катионов.

ЛИТЕРАТУРА

- Бетехтин А. Г. Минералогия. Госгеолтехиздат. М., 1950. Гинзбург И. В., Рогачев Д. Л., Бопдарева А. М. Новые данные о гольмквистите. Докл. АН СССР, т. 119, № 5, 1958. Бондарева А. М., Рогачев Д. Л., Сахаров А. С. Литийсодержащий щелочный амфибол из контактной зоны Ловозерского массива. Зап. Всес. Минер об-ва, ч. 88, вып. 6, 1959.
- Гинзбург И. В. Гастингсит зоны щелочногранитного метасоматоза и изомор физм в моноклинных амфиболах. Статья в настоящем сборнике.
- Ефремов Н. Е. Беденит новый минерал. Зап. Всерос Минер. об-ва, т. 66, № 3, 1937.
- Крутов Г. А. Дашкесанит новый хлорсодержащий амфибол группы гастии
- гсита. Изв. АН СССР, серия геол., № 2—3, 1936. С мольянинов Н. А. Практическое руководство по минералогии. Госгеолтех издат, 1955.
- Соболев В. С. Введение в минералогию силикатов. Изд Львов ун-та. 1949. Ш у б н и к о в а О. М. Новые минеральные виды и разновидности, открытые в 1938 г.
- Труды ИГН, т. 6, серия минер.-геохимич., № 6, 1940. E i t e l W. Synthesis of fluosilicates of mica and amphibole group Proc. Intern. Symposium of Reactiving of Solidus, Gothenburg. 1952. Publ. 1953
- Francis G. H., Hey M. H. The unit-cell contents of antophillyte. Min. Mag. v. 31, N 233, 1956.
 Hallimond A. F. The pyroxene, amphibole and mica from the Tiree marble
- Hallimond A. F. The pyroxene, amphibole and mica from the Tiree marble Min. Mag., v. 28, N 119, 1947.
 Rabbit J. C. A new study of the anthophyllite series. Am. Min., v. 33, N 5-6.
- 1948.
- Ramberg H. Chemical bonds and distribution of cations in silicates. J. Geol., N 60, 1952.
- Seitaari I. A ferrioan-aluminioan anthophyllite from Kemiö, Finland. Bull. Comm. Geol. Finland, v. 29, N 172, 1956. Seki Y., Ymasaki M. Aluminian ferroanthophyllite from the Kitakami Mountain-
- land, Northern Japan. Am. Min., v. 42, N 7—8, 1957. Strunz H. Mineralogische tabellen. Leipzig, 1957. Sundius N. Die chemische Zusammensetzung des Holquistits. Geol. Fören. För-
- handel. Bd. 69, N 1, 1947. Sundius N. The rohmbic amphibole holmquistite. Am. Min., 44, N 5-6, 1959. Tröger W. E. Tabellen zur optischen bestimmung der Gesteinsbildenden Minerale.
- Stuttgart, 1952. Vogt T., Bastianes O., Skancke P. Holmquistite as rohmbic amphibole. Am. Min., v. 43. N 9-10, 1958.