## Доклады Академии Наук СССР 1987. Том XV, № 4

ГЕОХИМИЯ

## к. А. ВЛАСОВ

## О ТЕОРИИ ДЕСИЛИКАЦИИ ГРАНИТНЫХ ПЕГМАТИТОВ

(Представлено академиком А. Е. Ферсманом 7 III 1937)

В ряде участков земной коры только в ультраосновных и основных богатых железо-магнезиальным комплексом породах находятся жилообразные тела, состоящие из плагиоклаза, альбита, корунда, турмалина, берилла, фрюорита и ряда других, характерных для гранитных пегматитов минералов. Но в отличие от нормальных гранитных пегматитов эти тела не содержат кварца и калиевого полевого шпата и закономерно окружены мощными контактными зонами.

Первая контактная зона, прилегающая непосредственно к телу жилы, состоит из биотито-флогопита или продукта их гидратации—вермикулита. За ней следует не всегда постоянная зона актинолито-хлорита и последняя зона, постепенно переходящая во вмещающую породу, представлена тальком. Другая сторона жилы имеет те же зоны, расположенные с той же последовательностью, но если это висячий бок жилы, то к нему как правило прилегает более мощный комплекс контактных зон.

В некоторых местах центр лейкократовых жил представлен нормальным гранитным пегматитом с кварцем, калиевыми полевыми шпатами и другими, характерными для типичного гранитного пегматита минералами, в то время как периферия жил, в случае наличия указанных контактных зон, опять-таки представлена плагиоклазитами, альбититами и т. п.

Мощность жилообразных тел вместе с контактными зонами достигает 5-6 м и прослеживается по простиранию и падению на десятки метров.

Схема 1 дает представление об этих телах и процессе.

Как следствие объяснения генезиса таких образований и появилась

теория десиликации гранитных пегматитов.

Согласно теории десиликации эти тела—результат взаимодействия гранитных пегматитов с вмещающими их породами, а их центр представлен измененными под влиянием процесса взаимодействия остатками гранитных пегматитов.

По этой теории часть пегматита, а именно: свободная кремневая кислота, долженствующая в нормальном гранитном пегматите в случае «чистой» линии кристаллизации дать кварц, составные части калиевого полевого шпата, фтор и другие минерализаторы ушли на образование контактных минералов, в которых они сейчас действительно и находятся.

Изучением процесса десиликации гранитных пегматитов занимался

ряд исследователей различных стран. Большая часть из них с различными расхождениями во взглядах на процесс ведет изучение, исходя из положений, предусмотренных теорией десиликации (Du Toit, S. Gordon, А. Е. Ферсман, Д. С. Белянкин, П. П. Пятницкий, Е. А. Кузнецов и др.).

Другая группа (Larsen, В. Н. Лодочников и др.), не считая убедительными доводы сторонников теории десиликации, отвергают ее, считая эти тела за продукт постмагматической деятельности содержащих их ультраосновных и основных массивов.

Решение генезиса этих образований имеет исключительный интерес как с точки зрения теории, так и современной практики: с этими процес-

VVV VVI VVV VVV VVV VVI VV VVV VVI VVV VVI VVV VVI VVV VVI VVV Остаточная часть Вистаний Остаточная часть Вистит и флогопит Пальк VV] 3MeeBUH

сами связаны месторождения корунда, изумруда, мощные концентрации берилла и других минералов, в силу чего выяснению этого процесса уделено и уделяется так много работ, носящих сейчас дискуссионный характер.

Дискуссия вызвана отсутствием удовлетворительного решения основного вопроса в генезисе этих тел—механизма химических процессов, происходящих между инъицированным веществом и вмещающей породой.

Объяснение генезиса этих тел осложняется тем, что пегматитовый расплав, как низкотемпературное образование,

практически не в состоянии переплавить вмещающие его силикатные породы и перевести элементы этих пород в форму, в которой они способны непосредственно вступать с ним в реакцию. Вот почему в тех же ультраосновных и основных породах имеются гранитные пегматиты без контактных зон—их контакты отмечены только незначительными, главным образом термическими, воздействиями.

В силу всего вышеизложенного выяснение механизма химических процессов, происходящих между пегматитами и вмещающими породами, и главным образом причин разрушения кристаллической решетки минералов вмещающих пород следует искать в промежуточных реакциях, идущих между частью пегматита и вмещающей породой и способствующих значительной массе пегматитового расплава и элементам вмещающих пород вступать во взаимодействие с образованием промежуточных по химизму контактных минералов.

При изучении месторождений этого типа обращает внимание наличие в них большого количества минерализаторов: фтора, бора, хлора, находящихся сейчас в биотито-флогопитовой и актинолитовой зонах, различных слюдах, апатите, а также в самостоятельных минералах (флюорит, турмалин и др.).

На роль минерализаторов обращали внимание все исследователи этих процессов (наличие газовой фазы не отрицают ни защитники, ни противники теории десиликации), но никто не дал удовлетворительного объяснения химизма их действия, в силу чего весь химизм процесса, а следовательно и генезис этих тел остался невыясненным.

Наличие паров воды в пегматитовом процессе и достаточно высокая температура обусловливают нахождение в газовой фазе фтористоводородной, борофтороводородной и других кислот, которые в обстановке силикатов являются сильными реагентами.

На основе полевых наблюдений, химических исследований минералов, слагающих эти тела, экспериментальных данных, сравнений и изучений различных месторождений ряда стран, теоретических обобщений автор пришел к выводу, что главную роль в процессе десиликации гранитных пегматитов играют минерализаторы: фтор, бор, которые, неоднократно проходя стадию фтористоводородной, борофтороводородной и других кислот, давали с элементами змеевика соли; мало устойчивые при температуре пегматитового процесса и паров воды, они гидролизируются с образованием указанных кислот, вновь действующих на вмещающие породы, пока позволяет температура процесса или пока фтор и бор не будут связаны в форме трудно гидролизируемых соединений (флюорита, турмалина, щелочных галоидов).\*

В подтверждение этих положений были проведены опыты.

Бралась кремнефтористоводородная кислота, водный раствор ее запаивался в кварцевую трубку, которая нагревалась в стальной бомбе до 250°. При этом происходило энергичное разъедание стенок кварцевой трубки. Продукты реакции анализировались, в них обнаруживались исходное количество кремнефтористоводородной кислоты и кремневая кислота,

образованная за счет стенок кварцевой трубки.

Количество кремневой кислоты, образованной за счет стенок кварцевой трубки, пропорционально времени действия кремнефтористоводородной кислоты и температуре процесса. Аналогичные результаты дает HF и MgSiF<sub>6</sub>. Эти реакции неизбежно идут и при действии фтороводородных, борофтороводородных и других кислот на вмещающие породы в условиях процесса взаимодействия газовой фазы гранитного пегматита с боковыми породами; они и выполняют роль фактора, разрушающего кристаллическую решетку минералов вмещающих пород, и переводят их составляющие элементы в форму, доступную для реакции с пегматитовым расплавом.

Схема 2 дает представление о каталитической роли этих кислот приме-

нительно к природной обстановке.

```
Схема процесса взаимодействия HF с змеевиком a [HF] + b [2SiO<sub>2</sub>3(Mg, Fe)O2H<sub>2</sub>O] \rightleftarrows c [(Mg, Fe)SiF<sub>6</sub>] + d [(Mg, Fe)F<sub>2</sub>] + [A cal] \to c [(Mg, Fe)SiF<sub>6</sub>] + e [H<sub>2</sub>O] + [B cal] \rightleftarrows \begin{cases} f [Mg, Fe(OH)<sub>2</sub> + Si(OH)<sub>4</sub>] + k [HF] \to c [(MgF<sub>2</sub>)] + d [H<sub>2</sub>O] \rightleftarrows n [Mg(OH)<sub>2</sub> + Fe(OH)<sub>2</sub> + Si(OH)<sub>4</sub>] + m [HF] \to c [MgF<sub>2</sub>] + d [H<sub>2</sub>O] \rightleftarrows n [Mg(OH)<sub>2</sub> + Fe(OH)<sub>2</sub> + Si(OH)<sub>4</sub>] + m [HF] \to c [MgSiF<sub>6</sub> u т. d.]. Образование контактных минералов
```

Гидраты окислов и окислы элементов змеевика Окислы элементов пегматита  $a \, [\mathrm{Mg}(\mathrm{OH})_2 + \mathrm{Fe}(\mathrm{OH})_2 + \mathrm{Si}(\mathrm{OH})_4 + \mathrm{H_2O}] + b \, [\mathrm{K_2O} + \mathrm{Al_2O_3} + \mathrm{SiO_2}] + [\mathrm{HF}] = \\ = [\mathrm{K_2H_2}(\mathrm{Mg}, \, \mathrm{Fe})_2(\mathrm{Al}, \, \mathrm{Fe})_2\mathrm{Si_3O_{16}}] + d \, [\mathrm{SiO_2}] \\ \mathrm{Образуется} \, \, \mathrm{биотито-флогопитовая} \, \, \mathrm{зона} \, \, \mathrm{u} \, \, \mathrm{t.} \, \, \mathrm{д.}$ 

Таким образом процесс десиликации гранитных пегматитов идет только в ультраосновных и основных породах, потому что магний и железо дают

легко гидролизирующиеся соединения с фтором и бором, что способствует им даже при незначительном количестве разрушать большое количество вмещающих пород, т. е. играть роль катализаторов. Вот почему поиски корунда, изумруда и мощных концентраций берилла следует направлять в районы контактов ультраосновных и основных пород с относительно молодыми гранитами, давшими фтор и борсодержащие пегматиты.

Подробный анализ этих процессов—роль химизма вмещающих пород, условия образования минералов, геохимия каждого элемента, участвующего в этом процессе, роль температуры и времени—будут объяснены в

специальной работе по теории десиликации.

Ломоносовский институт. Академия Наук СССР. Москва. Поступило 7 III 1937.

## ИИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

<sup>1</sup> A. Du Toit, Transac. Geological Soc. S. Africa (1919). <sup>2</sup> S. Gordon, Proc. Acad. Nat. Sci. Philadelphia, LXXX, 1 (1921). <sup>3</sup> A. E. Ферсман, Драгоценные и цветные камни СССР, т. II, Ленинград, изд. Академии Наук\* (1925). <sup>4</sup> A. E. Ферсман, Пегматиты, т. I (1932). <sup>5</sup> A. E. Fersman, Abhandl. prakt. Geologie, XVIII (1929). <sup>6</sup> П. П. Пятницкий, Изумруды, их местонахождение и происхождение, Горн. геол. нефт. изд-во, Москва—Ленинград, Новосибирск (1934). <sup>7</sup> В. Н. Лодочников, Серпентины и серпентиниты ильчирские и др., ОНТИ (1936).

<sup>\*</sup> В этой работе акад. А. Е. Ферсмана дана полная сводка литературы по теории десиликации. Имеется список литературы в работах П. П. Пятницкого и В. Н. Лодочникова.