

سال بیست و هفتم، شمارهٔ دوم، تابستان ۹۸، از صفحهٔ ۳۰۷ تا ۳۲۰



کاربرد شیمیکانیها در تعیین شرایط تشکیل گرانیت اسماعیل آباد در منطقه پشت بادام (خرد قاره شرق- ایران مرکزی)

خدیجه خلیلی^{*۱}، نرگس نصوحیان^۲، قدرت ترابی^۲

۱ – گروه زمینشناسی دانشگاه پیام نور، ۳۶۹۷–۱۹۳۹ تهران، ایران ۲ – گروه زمینشناسی دانشگاه اصفهان، اصفهان، ایران (دریافت مقاله: ۹۷/۲/۸، نسخه نهایی: ۹۷/۶/۱۲)

چکیده: توده گرانیتی اسماعیل آباد با سن تریاس پسین در بخش مرکزی پهنه پشت بادام(خرد قاره شرق – ایران مرکزی)، در شمال شرقی استان یزد قرار دارد. این توده گرانیتی به درون سنگهای دگرگونی مجموعه پشت بادام نفوذ کرده و به وسیله رسوبات آهکی کرتاسه پوشانده شده است. مجموعه کانیهای سازنده گرانیتهای مورد بررسی شامل کوارتز، فلدسپار پتاسیم (ارتوکلاز)، پلاژیوکلاز (آندزین و الیگوکلاز)، آمفیبول (مگنزیوهورنبلند)، بیوتیت (غنی از منیزیم)، آپاتیت، تیتانیت و زیرکن است. بر پایه نتایج شیمیکانیها، آرندزین و الیگوکلاز)، آمفیبول (مگنزیوهورنبلند)، بیوتیت (غنی از منیزیم)، آپاتیت، تیتانیت و زیرکن است. بر پایه نتایج شیمیکانیها، آمفیبولهای موجود در گرانیتهای مورد بررسی شامل کوارتز، فلدسپار پتاسیم (ارتوکلاز)، پلاژیوکلاز آمفیبولهای موجود در گرانیتهای مورد بررسی دارای ماهیت آذرین هستند. بیوتیتهای موجود در این سنگها شامل بیوتیتهای آمفیبولهای موجود در گرانیتهای موجود در گرانیتهای موجود در گرانیتهای از منیزیم)، آباتیت، تیتانیت و زیرکن است. بر پایه نتایج شیمیکانیها، آمفیبولهای موجود در گرانیتهای موجود در گرانیتهای موجود در گرانیتهای موجود در گرانیتهای اندرین هستند. بیوتیتهای موجود در این سنگها شامل بیوتیتهای آمفیبولهای موجود در گرانیتهای آنها نشان دهنده ترکیب بیوتیتهای اولیهی برآمده از تبلور یک ماگمای آهکی-قلیایی است. ترکیب شیمیایی آمفیبولها و بیوتیتهای موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد نشان دهنده وابستگی آنها به گرانیتهای نوع I است و در محیطی با گریزندگی بالای اکسیژن تشکیل شدهاند. محاسبات زمین دما-فشارسنجی، دمای بین ۵۵۰ تا ۲۰۰ درجه سانتیگراد و گسترهی فار ۲ تا ۲٫۸ کیلوبار را نشان میدهد. با توجه به جایگاه وسن سنگهای مورد بررسی، تشکیل این توده گرانیتی را میتوان مربوط به بستهشدن و فرورانش اقیانوس پالئوتتیس در بخش غربی خرمای موده شری مورد بررسی، درمای مورد بررسی، تشکیل این توده گرانیتی را میتوان مربور قارهای باعث شروع عالدهای آذرین نفوذی ایجاد این توده گرانیتی در منطقه شدهاست.

واژههای کلیدی: شیمی کانی؛ زمین دما-فشارسنجی؛ گرانیت؛ اسماعیل آباد؛ پشت بادام؛ پالئوتتیس؛ خردقاره شرق- ایران مرکزی.

مقدمه

فعالیتهای ماگمایی گرانیتوئیدی نقش مهمی در تکامل پوسته قارهای و گوشته سنگ کرهای دارند [۱]. گرانیتها از فراوان ترین سنگهای آذرین درونی بوده و یکی از مهمترین اجزاء سازنده پوسته قارهای هستند [۲]. این سنگها در محیطهای زمینساختی متفاوت و از طریق فرایندهای زمین دینامیکی مختلف چون ضخیم شدگی پوستهای ناشی از برخورد قارهای، نفوذ ماگماهای مختلف گوشته به زیر پوسته قارهای، نازک شدگی سنگ کره و بالاآمدگی گوشته سست کرهای، ذوب بخشی سنگهای پوستهای و نیز جدایش مذاب امکان ایجاد

دارند [۵-۳].

گرانیت اسماعیل آباددر بخش مرکزی پهنه پشت بادام و در خرد قاره شرق ایرن مرکزی واقع است. بررسیهای زمینشناسی و سنگشناسی در بخش مرکزی پهنه پشت بادام (شمال شرق استان یزد) نشان میدهد که تودهای گرانیتی منسوب به مزوزوئیک، پریدوتیتهای دگرگونه مجموعه دگرگونی پشت بادام را قطع نمودهاند که موجب رخداد فرایند دگرگونی مجاورتی در آنها نیز شده است. با توجه به فراوانی این گرانیتها و اهمیت زمینشناسی این منطقه از ایران مرکزی، تشخیص ماهیت این تودههای نفوذی و شرایط تشکیل

*نويسنده مسئول، تلفن: ۹۱۳۲۰۹۲۷۸۹، پست الکترونيکي: Khalilikhadijeh@yahoo.com

آنها ضروری بهنظر میرسد. بررسی مجموعهی کانیها و ترکیب آنها در این گرانیتها میتواند ترکیب و شرایط فیزیکوشیمیایی ماگمای در حال تبلور را نشان دهد. لذا در این پژوهش ویژگیهای سنگنگاری و کانیشناسیتوده گرانیتی قطعکننده افیولیت دگرگونه پشت بادام توصیف شده و شیمیکانیهای پلاژیوکلاز، آمفیبول و بیوتیت در این سنگها بررسی میشود و بر اساس نتایج به دست آمده، شرایط فیزیکوشیمیایی تشکیل این توده تعیین میشود.

زمینشناسی عمومی

توده نفوذی اسماعیل آباد در منطقه پشت بادام در شمال شرقی استان یزد واقع است. این منطقه در تقسیمات زمین شناسی ایران بخشی از خردقاره شرق– ایران مرکزی (CEIM) است که در بخش مرکزی پهنه پشت بادام قرار دارد (شکل ۱). این خرد قاره توسط بقایایی از پوسته اقیانوسی نئوتتیس و نیز گسلهای طویلی که از نوع راستالغز راستگرد هستند احاطه شده و از شرق به غرب قابل تقسیم به پهنه لوت، پهنه طبس (کرمان)، پهنه پشت بادام و پهنه یزد (نایین) است [۶] (شکل ۱). برپایه پژوهش رمضانی و همکارش [۷] پهنه پشت بادام پهنه دارای پهنای بیشینه ۱۷ کیلومتر بوده و یک پهنه گسله است که از شرق به گسل پشت بادام و از غرب با گسل نی باز-

بخش مرکزی پهنه پشت بادام و مناطق جنوبی آن (منطقه خشومی و چاپدونی) را بهعنوان بخشی از یک مجموعه حلقوی دگرگون در نظر گرفتهاند. بخش مرکزی پهنه پشت بادام شامل افیولیت دگرگونه پشت بادام، سنگهایدگرگونی درجه متوسط مجموعه پشت بادام همچون آمفیبولیت، شیست و مرمر و تودههای نفوذی مزوزوئیک میباشد (شکل ۲).

بررسیهای سنسنجی زیرکنهای تودههای نفوذی این منطقه به روش U-Pb میانگین سنی ۲۱۴ و ۲۲۰ میلیون سال که معادل اشکوب نورین در تریاس پسین است را بهترتیب برای گرانیتهای اسماعیل آباد و گرانودیوریتهای چامگو نشان میدهد [۷]. توده گرانیتی اسماعیل آباد آهکهای فسیلدار پرمین را پوشانده وسپس خود توسط جوش سنگ، ماسه سنگ و آهکهای کرتاسه پوشیده شده است [۹]. این توده، مجموعه دگرگونی پشت بادام را قطع کرده و موجب رخداد دگرگونی در پریدوتیتهای افیولیت دگرگونه پشت بادام و تودههای آهک پرمین این بخش شده است (شکلهای ۲ الف و ب). در برخوردگاه این توده نفوذی با افیولیت دگرگونه پشت بادام سنگهای الیوین کلینوپیروکسنیت و ورلیت تشکیل شده است (شکل ۲ الف). توده چامگو در شیست و مرمرهای مجموعه پشت بادام نفوذ کرده است. آمفیبولیتها نیز بهصورت تودههای کوچک و بزرگ گاهی در مجاورت با گرانیتهای اسماعیل آباد ديده مي شوند (شكل ۲ پ).



شکل۱ نقشه زمین شناسی منطقه پشت بادام (ایران مرکزی) و جایگاه زمین شناسی گرانیت های اسماعیل آباد.



شکل ۲ تصاویر صحرایی از نفوذ توده گرانیتی اسماعیل آباد و سنگهای اطراف این توده. الف-نمایی کلی از توده نفوذی گرانیتی در پریدوتیتهای دگرگونه پشت بادام که در برخوردگاه توده گرانیتی با افیولیت دگرگونه سنگهای الیوین کلینوپیروکسنیت و ورلیت تشکیل شده است. ب-وجود آمفیبولیت همراه با افیولیت دگرگونه پشت بادام. پ-نفوذ توده گرانیتی در آمفیبولیتهای پشتبادام.

روش بررسی

پس از بازدیدهای صحرایی، نمونهبرداری و بررسیهای سنگ نگاری گرانیتهای قطعکننده افیولیت دگرگونه پشت بادام، تعدادی از مقاطع نازک میکروسکوپی جهت انجام تجزیه ریزپردازشی کانیها انتخاب و از آنها مقطع نازک صیقلی تهیه شد. تجزیه نقطهای کانیها توسط دستگاه ریزپردازنده الکترونی JIOL مدل(WDS) ۸۰۰ ۸۰۰ در دانشگاه کانازاوای ژاپن با ولتاژ شتابدهنده ۲۰k۷ و جریان ۲۰n۸ انجام گرفت. مقادیر ولتاژ شتابدهنده ۲۰k۷ و جریان ۲۰n۸ انجام گرفت. مقادیر Fe²⁺ و Fe³⁺ موجود در ترکیب کانیها براساس عنصرسنجی آنها محاسبه شد. نتایج تجزیه نقطهای کانیها و محاسبه فرمول ساختاری آنها در جدولهای ۱ تا ۴ ارائه شده است. علامت اختصاری کانیها برگرفته از مرجع [۱۰] است.

کانیشناسی و شیمیکانیها

توده گرانیتی اسماعیل آباد با سن تریاس پسین بخشی از توده گرانیتوئیدی در این منطقه است که در این پژوهش بررسی شده است. این سنگها در نمونه دستی به رنگ سفید تا صورتی هستند. گرانیتهای مورد بررسی درشتبلور و نیمه

روشن هستند و در برخی موارد، شواهدی از میلونیتی شدن در آنها قابل مشاهده است. بررسیهای سنگنگاری این سنگها نشان میدهد که کانیهای اصلی تشکیل دهنده این نمونهها بەترتىب فراوانى شامل كوارتز، فلدسپار پتاسىم (ارتوكلاز)، پلاژیوکلاز (آندزین و الیگوکلاز)، آمفیبول (مگنزیوهورنبلند) و بیوتیت بوده و کانیهای فرعی سازنده آنها متشکل از مسکویت، آپاتیت، کلریت (ریپدولیت)، اسفن و زیرکن است (شکل ۳). کوارتزهای موجود به صورت بلورهای ریز با لبه های دندانهای در زمینه سنگ دیده می شوند و گاهی به صورت انبوه-هایی از دانههای کوارتز با خاموشی موجی هستند. پلاژیوکلازها بهصورت شکلدار تا نیمه شکل دار بوده و ماکل چندریختی از خود نشان می دهند (شکل های ۳ الف و ب). بافت دانه ای بافت اصلی در این گرانیتهاست و بافتهای پرتیتی و خال خال نیز به صورت بافت فرعی در آن ها دیده می شوند (شکل های ۳ پ و ت). بررسیهای کانیشناسی و نتایج تجزیه شیمیایی کانیها نشانگر آن است که گرانیتهای موجود، بافت و کانی شناسی اولیه خود را حفظ کردهاند، اما در برخی موارد میتوان فرایند

دگرسانی در این نمونهها را بهصورت فرایندهای سریسیتی شدن و کائولینیتی شدن در فلدسپارها و کلریتی شدن در آمفیبول ها و بیوتیت ها مشاهده نمود (شکل های ۳ الف، ث). بر این اساس

کانی های ثانویه در این سنگ ها شامل سریسیت، کلریت، کانی کدر و اپیدوت است.



شکل۳ تصاویر میکروسکوپی توده گرانیتیاسماعیل آباد: الف و ب- وجود کانیهای کوارتز، پلاژیوکلاز، آمفیبول (هورنبلند) و بیوتیت در این گرانیتها و رخداد فرایند سریسیتیشدن در پلاژیوکلاز وکلریتیشدن در آمفیبولهای موجود به ترتیب در نور XPL و PPl، پ و ت- وجود کانیهای تیتانیت و آپاتیت به صورت کانیهای فرعی همراه با کانیهای اصلی (کوارتز، k-فلدسپار، پلاژیوکلاز، هورنبلند و بیوتیت) در این گرانیت به ترتیب در نور XPL و XPL ث و ج- دگرسانی برخی از آمفیبولهای موجود به کلریت و فراوانی وجود آپاتیت در گرانیتهای مورد بررسی به ترتیب در نور XPL و XPL.

فلدسپار: بررسیهای کانیشناسی و نتایج تجزیه ریزپردازشی کانیها نشاندهنده وجود فلدسپار پتاسیم (ارتوکلاز) و پلاژیوکلاز (آندزین و الیگوکلاز) بهعنوان کانیهای اصلی سازنده این گرانیتهاست که حدود ۵۰ درصد حجمی این سنگها را تشکیل میدهند. کانی ارتوکلاز با فراوانی بیشتر نسبت به پلاژیوکلاز در این نمونهها حضور دارد. فلدسپارهای موجود بیشتر سالم و بهدور از دگرسانی هستند اما در برخی از نمونهها بهطور بخشی دستخوش فرایندهای سریسیتیشدن و کائولینیتیشدن شدهاند. بلورهای ارتوکلاز و پلاژیوکلاز، در برخی موارد دارای میانبارهای آپاتیت هستند (شکلهای ۳ ث و

ج). نتایج تجزیه شیمیایی فلدسپارها در گرانیتهای مورد بررسی و محاسبه فرمول ساختاری آنها در جدول ۱ ارائه شده است. پلاژیوکلازهای موجود در این نمونهها دارای مقدار An45 ترکمتر از ۱٫۹ درصد بوده و دارای گستره An26 تا An45 هستند که استفاده از نمودار مثلثی تقسیم بندی این کانیها نشانگر ترکیب آندزین و الیگوکلاز در پلاژیوکلازهای موجود در این سنگهاست (شکل ۴ الف). همچنین بررسی شیمیکانیها بیانگر وجود فلدسپار پتاسیم (ارتوکلاز) با مقدار ارتوکلاز بیش از ۹۰ درصد در این گرانیتهاست.

جدول ۱ نتایج تجزیه نقطهای و تعیین فرمول ساختاری فلدسپارهای موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد (Ande: آندزین، Olig: الیگوکلاز، Or. اورتوکلاز).

نمونه	ВИГИ	В١٢١	В١٢١	B171	В١٣٢	В١٣٢	Веее	Веее	В۴۴۵	В۴۴۵	В۴۴۵	В۴۴۵	В۴۴۵	вьел	веел	в١٣۵	Β۱۳۵	В١٣۵	Β۱۳۵
نقطه	۱۹۵	۱۹۷	۱۹۸	701	۱۹۰	۱۹۲	714	۲۱۸	١٧٧	۱۷۹	۱۸۲	۱۸۵	١٨٢	221	774	۲۰۵	۲۰۸	708	۲۰۷
کانی	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Ande	Olig	Olig	Or	Or
SiO ₂	۵۹٫۲۹	۵۸٬۱۸	$\Delta A_{/}AA$	۵۸٬۶۵	۶۰,۰۰	۵۷٫۶۳	۵۸٬۶۰	۵۶٬۷۵	۵۸٬۰۹	۵۸٬۲۲	۵۹٫۱۰	۵۷٬۲۶	۵۷٫۲۶	۵۷٫۷۴	۵۷٬۹۵	۶۱ _/ ۸۵	۶۱٬۶۱	۶۵٫۱۱	84,84
TiO ₂	۰,۰۱	•,••	۰,۰۱	•,••	۰,۰۱	•,••	•,••	•,••	•,•٢	•,••	•,••	•,•)	۰,۰۱	•,••	•,• ١	•,••	•,••	•,•۴	•,•٢
Al ₂ O ₃	۲۵٫۷۳	۲۶,۱۸	۲۵٫۶۳	۲۵٬۸۸	۲۵,۲۷	78,8F	۲۵٫۸۹	۲٧,١٠	19,94	18,44	۲۵,۹۶	۲۷٫۴۳	۲۷٫۲۲	28/82	۲۶,۶۰	۲۳,۶۱	۲۳٫۸۳	۱۸٫۶۱	۱۸٫۳۴
Cr ₂ O ₃	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••
FeOttotal	۰٬۰۵	•,•۴	•,1٣	•,•۶	۰,۰۳	٠٦٠	•,•٢	•,•۶	•,11	• , • Y	•,••	•,•۶	•,••	•,•۴	۰,۰۳	۰,۰۲	•,•٣	•,••	•,••
MnO	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	۳.,۲	•,••	•,••	•,••	۰,۰۱	۳.,۲	•,• 1	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••
MgO	•,••	۰,۰۱	•,••	۰,۰۱	•,••	•,••	•,••	•,••	۰,۰۱	•,••	•,••	•,• 1	۰,۰۱	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••	•,••
CaO	۷٫۸۰	۸٬۲۱	۷٫۵۳	٨,١۵	۶,۶۷	٨,٧۴	٨,•••	٩٫٣٩	٨,٨۵	٨,۴٧	٨,٠٢	٩,۴١	٩,٢٢	٨٫٨٩	۸٬۷۶	۵,۵۲	۵٫۵۶	•,•*	•,•۴
Na ₂ O	۷٫۲۸	۷٫۰۱	۷٫۲۵	۶,٩۶	٧,۶۴	۶٫۸۱	۷٫۳۰	8,47	8,84	۶٫۸۷	۷٫۲۳	۶,۴٨	۶٬۵۲	8,4.	۶,۷۲	٨,١٩	٨٫٧٠	۱٬۰۹	۰ ٬۶۵
K ₂ O	٠,١٢	•,74	•,١٧	•،۱۷	۰,۱۳	•,1۲	•,•A	۰,۰۹	۳۲,۰	•,1۲	•,14	۰٬۰۹	۰,۱۳	·/\\	۵ • ،	•,٣۴	۰,۰۹	۱۴٬۵۷	۱۵٬۰۶
مجموع	۲۹, ۱۰۰	۹۹٫۸۸	۹۹ <i>¦</i> ۶۰	٩٩٫٨٧	٩٩٫٧٣	١٠٠٫١٧	٩٩٫٨٩	٩٩٫٨١	۱۰۰٬۵۰	۱۰۰٫۱۹	۴۸,۰۰۱	۱۰۰٫۷۵	۱۰۰٬۳۷	٩٩٫٨٠	111	۹۹٫۵۳	۹۹٫۸۲	۹۹٫۴۵	٩٨,۴۴
Oxygen#	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨	٨
Si	۲,881	۲٫۶۰۸	7,84.	7,878	۲,۶۷۷	۲,۵۸۱	7,874	۲٫۵۵۳	۲,۵۹۰	۲,8۰۱	۲ ,879	۲٬۵۵۲	۲,۵۶۰	۲,۵۸۹	۲,۵۹۱	۲٫۷۵۶	۲,۷۴۱	٣,٠٠١	۳,••۳
Ti	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•• \	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•• •	۰,۰۰۱
Al ^(IV)	1,849	۱,۳۸۲	۱٫۳۵۳	1,888	۲/۳۲۷	٥٠٩/	۱,۳۶۵	1,479	١,٣٩٩	١,٣٩١	۱٫۳۶۰	1,44.	1,477	۱,۴۰۶	1,4.1	۱٫۲۳۹	۱,۲۴۸	۱,۰۱۰	۱٬۰۰۸
Al ^(VI)	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Cr	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Fe ²⁺	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Fe ³⁺	•,••٢	•,••٢	۵	•,••٢	۰,· · ۱	•,••Y	•,•• •	•,••٢	•,••۴	•,••٣	•,•••	•,••٢	•,•••	•,••٢	•,••)	•,••)	•,•• •	•,•••	•,•••
Mn	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	۰,··۱	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,••)	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Mg	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•• \	•,•••	•,•••	•,•••	•,••)	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Ca	۲۷۳٬۰	۰,۳۹۴	•,٣۶٢	• ، ۳۹ ۱	۰٫۳۱۹	•,47•	۰,۳۸۴	۴۵۳،	•,۴۲۳	•,4•9	۰,۳۸۲	•,449	•,447	۰,۴۲۷	•,47•	•,794	۰,۲۶۵	•,••٢	•,••٢
Na	• ,879	• ۱۶۱۰	۶۳۱،	4	• ,88 •	۰ <i>۱</i> ۵۹۱	•,888	•۱۵۶۰	۰,۵۷۴	۰ <i>٫</i> ۵۹۵	• ,874	۰,۵۶۰	۵۶۵، ۰	۰,۵۵۷	۰٬۵۸۳	• , v • v	۰٫۷۵۱	۰٬۰۹۷	۰٬۰۵۹
K	•,••Y		۰,۰۰۹	۰,۰۰۹	•,••Y	•,••Y	۰,· • ۵	۵	•,••Y	•,••Y	•,••A	۵۰.،	•,••Y	•,••۶	•,•••	۰٬۰۱۹	۵	۰,۸۵۶	۰٫۸۹۶
كاتيون	Δ_{\prime}	۵,۰۱۰	$\Delta_{/} \cdots$	۴,۹۹۶	۴,۹۹۱	۵٬۰۱۲	۵٬۰۱۲	۵٬۰۰۹	4,999	$\Delta_{l} \cdot \cdot r$	۵,۰۰۴	۵٬۰۰۸	۵٬۰۰۸	۴٬۹۸۷	۴,۹۹۹	۴٫۹۸۶	۵,۰۱۱	۴,٩۶٧	¥,989
Ab	87,40	۵٩٫٩٠	۶٣,۰۰	۶۰٫۲۰	88,9·	۵۸٬۱۰	۶١,٩٠	۵۵٬۰۰	۵۷٫۲۰	۵۹٬۰۰	۶۱٬۵۰	۵۵,۲۰	۵۵٫۷۰	۵۶,۳۰	۵۸٬۰۰	۲۱٬۴۰	۷۳٫۶۰	٠٠/٢٠	۶,۲۰
An	۳۶,٩٠	۳۸٫۷۰	۳۶,۱۰	۳۸٬۹۰	۳۲/۴۰	41,30	۳۷٫۶۰	۴۴ _/ ۵۰	47,10	۴۰,۳۰	۳۷٫۷۰	44,80	۴۳,۶۰	۴۳,۱۰	۴۱,۷۰	۲۶,۷۰	۲۶,۰۰	• ۲٫۰	• ۲٫
Or	• _/ _/ •	۱,۴۰	۰,٩٠	۰,٩٠	• _/ Y •	• _/ _/ •	۰٫۵۰	۰ _/ ۵۰	• y,	• _/ _/ •	۰ _/ ۸۰	• ۵.	• _/ _/ •	۰۶۰	• ۳۰	۱٬۹۰	۰۵۰	۸۹ <i>٬</i> ۶۰	٩٣,۶٠
X Ab	۶۲,۸۴	۶۰,۷۵	۶٣٫۵۷	۶۰٬۷۵	۶۷٫۳۷	۵۸٬۴۵	۶۲٫۲۱	۵۵٬۲۸	۵۷٫۶۰	۵٩,۴۲	۶۲,۰۰	۵۵٬۴۸	۵۶٬۰۹	58,84	۵۸,۱۷	۷۲٫۷۸	۷۳٬۹۰		
X An	۳۷٫۱۶	۳٩٫٢۵	366,45	۳۹٫۲۵	۳۲٫۶۳	۴۱,۵۵	۳۷٫۷۹	44,V7	47,4.	۴۰,۵۸	۳۸٬۰۰	44,07	43,91	۴۳ _/ ۳۶	۴۱٫۸۳	۲۷٫۲۲	۲۶,۱۰		



شکل ۴ بررسی ترکیب شیمیایی کانیهای موجود در توده گرانیتی اسماعیل آباد در: الف- نمودار مثلثی ردهبندی فلدسپارها [۱۱]. ب، پ-نمودارهای ردهبندی آمفیبولها [۱۱]. ت- نمودار بررسی ماهیت آذرین یا دگرگونی آمفیبولها [۱۲]. ث- نمودار تقسیم بندی خانواده بیوتیتها [۱۱]. ج- نمودار مثلثی تمایز بیوتیتهای اولیه، بیوتیتهای باز تعادل یافته و ثانویه [۱۳].

آمفیبول: آمفیبول از کانیهای اصلی مافیک موجود در این گرانیتهاست و حدود ۱۰ تا ۱۵ درصد حجمی سنگ را تشکیل میدهد. درشت بلورهای آمفیبول در این نمونهها بیشتر بهدور

از دگرسانی بوده (شکلهای ۳ پ و ت)، اما در برخی نمونهها رخداد فرایند کلریتیشدن قابل مشاهده است که کانیهای کلریت و کانی کدر از فراوردههای این فرایند در آمفیبولها

هستند (شکل ۳ ث). نتایج تجزیه نقطهای آمفیبولهای موجود در این سنگها (جدول ۲) مقادیر Al₂O₃ بین ۹/۵ تا ۱۱/۱ درصد وزنی و مقدار CaO بین ۱۱/۱ تا ۱۲/۲ درصد وزنی را نشان میدهند. محاسبه فرمول ساختاری این کانیها بر اساس ۳۲ اتم اکسیژن و استفاده از ردهبندی ارائه شده در مرجع [۱۴] نشان میدهد که همه آمفیبولهای موجود دارای مقدار نشان میدهد که همه آمفیبولهای موجود دارای مقدار (Ca+Na) بیش از ۲۵/۰ هستند که بیانگر ماهیت کلسیمی این کانیهاست. براساس ردهبندی مرجع [۱۱] نیز همه

آمفیبولهای مورد بررسی از نوع آمفیبولهای کلسیمی بوده (شکل ۴ ب) و دارای ترکیب مگنزیوهورنبلند هستند (شکل ۴ پ). مقدار #Mg در آمفیبولهای مورد بررسی در گستره ۳۵٫۰ پ). مقدار #Mg در آمفیبولهای مورد بررسی در گستره ۴۵٫۰ تا ۶۴٫۴ بوده و دارای نسبت ^{+Fe3+}/Fe² پایین برابر با ۲۰٫۰ تا ۲٫۴۸ هستند. بررسی ماهیت آذرین یا دگرگونی آمفیبولها با استفاده از نمودار Ka+Na+K نسبت به Si نشان میدهد که همه آمفیبولهای موجود در گرانیتهای مورد بررسی از نوع آمفیبولهای برآمده از تبلور ماگما هستند (شکل ۴ ت).

جدول ۲ نتایج تجزیه نقطهای و تعیین فرمول ساختاری آمفیبولهای موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد (علامت اختصاری کانی: Mg-Hbl؛ مگنزیوهورنبلند).

I_{00} I_{00	Β۴۴٧ ΥΥ· Mg- Hbl ۴٧,٢١ ·,٩٨ ،/٢Δ ·,٧. ١٧,۴٢ ·,Δ· ١٠,٣٢ ١٢,··	BFFY YY" Mg- Hbl FV/F9 1/19 Y/·۶ ·/·· 1V/YF ·/۵۴
القطه۲۱۱۲۱۶۱۷۶۱۷۶۱۸۶القطه Mg - HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblSiO2 $FV_{1} \cdot V$ $FV_{1} \Lambda T$ $Fq_{1} VT$ $Fq_{1} VT$ $\Delta \cdot_{1} TF$ $Fq_{1} \Delta \Delta$ TiO2 $1_{1} \cdot T$ $1_{1} VT$ $\cdot_{1} \Lambda T$ $\cdot_{1} \Lambda T$ $\cdot_{1} \Lambda T$ $\cdot_{1} \Lambda T$ Al2O3 $\Lambda_{1} T\Delta$ $V_{1} \Lambda V$ $F_{1} TF$ $F_{1} \Delta T$ $\cdot_{1} \Lambda T$ $\cdot_{1} \Lambda T$ Cr2O3 $\cdot_{1} \cdot T$ FeOtotal $1V_{1} q\Lambda$ $1V_{1} \Delta \Delta$ $1F_{1} qT$ $1\Delta_{1} VF$ $1F_{1} T$ $\cdot_{1} \Delta T$ MnO $\cdot_{1} \Delta T$ $\cdot_{1} \Delta T$ $\cdot_{1} TF$ $\cdot_{1} VA$ $11 qV$ MgO $1 \cdot_{1} \Delta \Delta$ $1V_{1} F\Delta$ $1V_{1} A$ $1V_{1} VA$ NagO $1 \cdot_{1} \Delta \Delta$ $1V_{1} YT$ $1V_{1} YF$ $1V_{1} YT$ NagO $\cdot FA$ $\cdot VY$ $\cdot FF$ $\cdot AF$ $\cdot \Delta A$ $\cdot VY$	ΥΥ· Mg- Hbl ۴٧/٢١ ·/٩٨ ٨/٢Δ ·/·· ١٧/٢٢ ·/Δ· ١·/٣٢ ١٢/··	ΥΥΥ Mg- Hbl ۴٧/۴٩ ١/١٩ ٧/٠۶ ./.٠ ١٧/٧٢ ./۵٤
Mg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- HblMg- 	Mg- Hbl ۴٧,٢ ١ ·,٩٨ ·,٩٨ ·,ΥΔ ·,·· ١٧,۴٢ ·,Δ· ١٠,٣٢ ١٠,٣٢	Mg- Hbl ۴٧/۴٩ ١/١٩ ٧/٠۶ ٠/٠٠ ١٧/٧۴ ٠/۵۴
SiO2 fY_{1} ·Y fY_{1} AT fq_{1} YY fq_{1} Y· $\Delta \cdot _{1}$ TF fq_{1} \Delta Δ TiO2 1_{1} ·T 1_{1} IY $\cdot _{1}$ q· 1_{1} Yf $\cdot _{1}$ A1 $\cdot _{1}$ q·Al2O3 A_{1} Y\Delta Y_{1} AY F_{1} YF F_{1} \Delta· Δ_{1} Fq F_{1} YYCr2O3 \cdot_{1} ·· \cdot_{1} ·Y \cdot_{1} ·· \cdot_{1} ·· \cdot_{1} ·· \cdot_{1} ··FeO ^{total} 1 Y ₁ qA 1 Y ₁ \Delta\Delta 1 F ₁ AT 1 Δ_{1} VF 1 F ₁ FY 1 F ₁ YYMnO $\cdot_{1}\Delta$ Y \cdot_{1} Fq $\cdot_{1}\Delta$ Y \cdot_{1} YA $\cdot_{1}\Delta$ YMgO $1 \cdot _{1}\Delta$ · $1 \cdot _{1}\Delta$ Y 1 Y ₁ FA 1 Y ₁ ·· 1 Y ₁ YNaO 1 YA 1 YY 1 YF 1 YF 1 Y ₁ ·· 1 Y ₁ Y	¥Y/Y \ ·/٩A Å/Y Δ ·/··	۴٧/۴٩ ١/١٩ ٧/٠۶ ٠/٠٠ ١٧/٧۴ ٠/۵۴
TiO2 $1/1^{\circ}$ $1/1^{\circ}$ $\cdot/9^{\circ}$ $1/1^{\circ}$ $\cdot/4^{\circ}$ Al2O3 $\Lambda/7^{\circ}$ V/Λ° $P/7^{\circ}$ $P/5^{\circ}$ $\Delta/9^{\circ}$ $P/7^{\circ}$ Cr2O3 \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° FeO ^{total} $1^{\circ}/9^{\circ}$ $1^{\circ}/9^{\circ}$ $1^{\circ}/7^{\circ}$ \cdot/\cdot° \cdot/\cdot° MnO \cdot/Δ° $\cdot/6^{\circ}$ \cdot/δ° $1^{\circ}/9^{\circ}$ \cdot/Δ° MgO $1^{\circ}/\Delta^{\circ}$ $1^{\circ}/\delta^{\circ}$ $1^{\circ}/9^{\circ}$ $1^{\circ}/2^{\circ}$ NgO $1^{\circ}/\Delta^{\circ}$ $1^{\circ}/2^{\circ}$ $1^{\circ}/7^{\circ}$ $1^{\circ}/1^{\circ}$ Naco $\cdot^{\circ}/2^{\circ}$ $\cdot^{\circ}/2^{\circ}$ $\cdot^{\circ}/2^{\circ}$ $\cdot^{\circ}/2^{\circ}$	·/9A A/YA ·/·· ·/·· ·/V/FY ·/A· ·/·/YY ·/Y/··	1/19 Y/·۶ ·/·· 1Y/YF ·/۵۴
$ \begin{array}{c c c c c c c c c c c c c c c c c c c $	λ/٢Δ ·/·· ·/·· ·/·· ·/·· ·/·· ·/·· ·/·· ·/·· ·/··· ·/··· ·/··· ·/··· ·/···	V/·۶ ·/·· NV/VF ·/ΔF
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	·/·· ·/›· ·/۵· ·/۵· ·/۳۲ ·/۲/··	·/·· IV/VF ·/۵۴
FeOtotal $1V_{1}QA$ $1V_{1}\Delta\Delta$ $1F_{1}AT$ $1\Delta_{1}VF$ $1F_{1}FT$ $1F_{1}TY$ MnO $\cdot_{1}\Delta T$ $\cdot_{1}Fq$ $\cdot_{1}\Delta T$ $\cdot_{1}V\Delta$ $\cdot_{1}\Delta T$ $\cdot_{1}\Delta T$ MgO $1\cdot_{1}\Delta \cdot$ $1\cdot_{1}\Delta V$ $1T_{1}F\Delta$ $1T_{1}\cdot \Delta$ $11_{1}qV$ CaO $11_{1}T\Delta$ $1T_{1}TT$ $1T_{1}FF$ $1T_{1}TT$ $1T_{1}TT$ NacO $\cdot FA$ $\cdot VV$ $\cdot FF$ $\cdot \Delta F$ $\cdot \Delta A$ $\cdot V_{1}$	۱۷/۴۲ ۰٫۵۰ ۱۰٫۳۲ ۱۲٫۰۰	۱۷٫۷۴ ۰٫۵۴
MnO $\cdot_{/\Delta}Y$ $\cdot_{/Fq}$ $\cdot_{/\Delta}Y$ $\cdot_{/V\Delta}$ $\cdot_{/\Delta}1$ $\cdot_{/\Delta}Y$ MgO $1\cdot_{/\Delta}\cdot$ $1\cdot_{/\Delta}Y$ $1T_{/F}$ $1T_{/}\cdot q$ $1T_{/}\cdot \Delta$ $11/qY$ CaO $11/T\Delta$ $1T_{/TT}$ $1T_{/TF}$ $11/F$ $1T_{/}1T$ $1T_{/}1T$ NacO $\cdot FA$ $\cdot YY$ $\cdot FF$ $\cdot AF$ $\cdot \Delta A$ $\cdot Y$	•,&• •,\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	۰,۵۴
MgO $1 \cdot \Delta \cdot$ $1 \cdot \Delta Y$ $1 \cdot \gamma \cdot \Delta$ $1 \cdot \gamma \cdot \gamma \cdot \gamma$ $1 \cdot \gamma \cdot \gamma \cdot \gamma$ CaO $1 \cdot \gamma \cdot \Delta$ $1 \cdot \gamma \cdot \gamma \cdot \gamma \cdot \gamma$ $1 \cdot \gamma \cdot $	۱۰٬۳۲ ۱۲٬۰۰	
CaO $11/7\Delta$ $17/77$ $17/76$ $11/6$ $17/17$ $17/11$ NacO $15A$ $17/77$ 156 $1A6$ $17/17$	17,	۵۶, ۱۰
		۱۱/۷۰
	۰ _/ ۸۶	٠٫٩٣
K2O \cdot /ΔY \cdot /ΨX \cdot /ΨX \cdot /ΨX	۶۱ ا ج _ا	٠٬۴٨
مجموع ٩٧/٨٥ ٩٩/٠٥ ٩٨/٢۴ ٩٨/١٣ ٩٨/٢٩ مجموع	٩٨٫١۵	<i>९४_/</i> २९
Oxygen # ٢٣ ٢٣ ٢٣ ٢٣ ٢٣ ٢٣	۲۳	۲۳
Si β_{1} Aqq β_{2} qqA γ_{1} TIA γ_{1} TTA γ_{2} TQ γ_{1} TQ γ_{1} TQ	<i>۶</i> ,۹۷۱	۷٬۰۳۷
Ti ·/۱۱۴ ·/۱۴۹ ·/·۹λ ·/۱۳۵ ·/·Αλ ·/·۹λ	۰,۱۰۸	•,187
$Al^{(IV)} \qquad 1_{1} \cdot 1 \qquad 1_{1} \cdot \cdot T \qquad \cdot_{1} V A T \qquad \cdot_{1} A F T \qquad \cdot_{1} V 1 \cdot \cdots \cdot_{n} A \cdot Y$	۱,.۲۹	۰ ٬۹۶۳
$AI^{(VI)} \cdot , \forall \forall f \cdot , \forall \Delta \Delta \cdot , \forall A \cdot , \forall f A \cdot , \forall \Delta \Theta \cdot , \forall F A \cdot , \forall \Delta \Theta \cdot , \forall F A \cdot , \forall \Delta \Theta \cdot , \forall F A \cdot , \forall A \Theta \bullet , \forall A \Theta \bullet , \forall A \Theta \bullet , \forall A \Theta \cdot , \forall A \Theta \bullet A \Theta \bullet , \forall A \Theta \bullet A \Theta $	•,*•۶	۰ ٬۲۶۸
$\mathbf{Cr} \qquad \mathbf{\cdot}_{l} \cdots \qquad \mathbf{\cdot}_{l}$	•,•••	•,•••
Fe ²⁺ 1,418 1,918 1,014 1,614 1,898 1,884	1,9.4	۱٫۸۴۱
Fe ³⁺ ·/Υ١٨ ·/ΥΨ· ·/ΥΨΛ ·/٢٩۶ ·/٢٩٢ ·/٣١١	·,74V	۸۵۳٫۰
$\mathbf{Mn} \qquad \mathbf{\cdot}_{\prime}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot} \qquad \mathbf{\cdot}_{\prime}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot} \qquad \mathbf{\cdot}_{\prime}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot} \qquad \mathbf{\cdot}_{\prime}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\mathbf{\cdot}\cdot$	•,•۶۳	۰,۰۶۸
Mg 7,794 7,809 7,900 7,810 7,807 7,091	۲,۲۷۲	۲٫۳۳۳
Ca 1,489 1,919 1,917 1,417 1,417	۱٫۸۹۹	۱,۸۵۲
Na ·/۱۹۳ ·/۲۱۹ ·/۱۸۵ ·/۲۳۵ ·/۱۶۱ ·/۱۹γ	•,749	۰ ٬۲۶۸
$\mathbf{K} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{Y} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{Y} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{S} \mathbf{S} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{S} \mathbf{S} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{S} \mathbf{Y} \qquad \mathbf{\cdot}_{I} \mathbf{\cdot} \mathbf{Y} \mathbf{\cdot}$	۰,۱۱۵	۰ _/ ۰۹۰
۱۵٫۱۵۰ ۱۵٫۰۷۶ ۱۵٫۱۵۷ ۱۵٫۲۴۲ ۱۵٫۱۵۰ کاتیون ها	10,780	10,710
Mg# ·/۶·۷ ·/۵۴۶ ·/۶۳۵ ·/۶۴۹ ·/۶·۵ ·/۶·۹	۰,۵۴۴	۰,۵۵۹
Fe# ·, ٣٩٣ ·, ۴۵۴ ·, ٣۶۵ ·, ۳۵۱ ·, ٣٩۵ ·, ٣٩١		

فلوگوپیت) قرار میگیرند (شکل ۴ ث). بیوتیتهای موجود مقدار #+Fe² بین ۲۹۹ تا ۱/۲۲ دارند و شاخص غنی شدگی از آلومینیم (ASI=Al/Ca+Na+K) آنها در گستره ۲۰/۴ تا ۱/۲۴ است که مقادیر متوسط این شاخص نشاندهنده گستره فعالیت آلومینیم در تبلور مذاب است [1۵]. استفاده از نمودار مثلثی (FeO++MnO)-10TiO2-MgO-(FeO+MnO) به منظور تفکیک ماهیت بیوتیتها نشان می دهد که بیوتیتهای موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد همه از نوع اولیه و آذرین هستند (شکل ۴ ج). **بیوتیت**: بیوتیت از دیگر کانیهای اصلی موجود در گرانیتهای مورد بررسی و دارای فراوانی کمتری نسبت به آمفیبول در این نمونههاست. این کانی حدود ۱۰ درصد حجمی سنگ را تشکیل میدهد و رخداد فرایند کلریتیشدن موجب ایجاد کلریت، کانی کدر و تیتانیت در برخی از بیوتیتهای دگرسانشده شده است (شکلهای ۳ پ و ت). نتایج تجزیه ریزپردازشی بیوتیتهای موجود و محاسبه فرمول ساختاری این کانیها بر اساس ۲۲ اتم اکسیژن در جدول ۳ ارائه شده است. همه میکاهای مورد بررسی دارای مقدار (Fe²⁺+Mg)/^{+Fe2}

جدول ۳ نتایج تجزیه نقطهای و تعیین فرمول ساختاری بیوتیتهای موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد (Bt: بیوتیت).

نمونه	Веее	В۴۴۴	В۴۴۵	В۴۴۵	В۴۴۵	В۴۴۵	Β۴۴γ	Βέξλ
نقطه	۲۱۳	717	۱۷۵	۱۸۰	١٨١	۱۸۳	719	777
کانی	Bt	Bt	Bt	Bt	Bt	Bt	Bt	Bt
SiO ₂	۳۷٬۱۹	۳۵٫۳۵	۳۷٬۴۵	۳۷٬۰۶	۳۷٫۳۹	۳۷٫۴۰	۳۶٬۹۸	۳۶٬۹۸
TiO ₂	۲٫۷۶	۱,۶۹	۲٫۹۸	۲٫۸۳	۱٫۸۵	۲٫۵۱	۲,۹۶	٣,٠٧
Al ₂ O ₃	۱۶٬۵۸	14/16	18,17	18,07	18,80	۱۷,۱۹	۱۵,۹۸	۱۵,۹۲
Cr ₂ O ₃	• / • •	• / • •	• / • •	• /• •	•,••	۰,۰۲	• / • •	• /• •
FeOtotal	۲۱/۰۱	۲۲/۱۰	۱۹٫۳۶	19,17	۱۹٫۸۶	۳۴, ۲۰	۲۰,۴۰	۲۰,۶۷
MnO	• ۲۸	۰,۲۸	<i>۱</i> ۲ _۱	۰,۲۵	۰,۲۵	• ۲۲	•,77	۰,۲۵
MgO	٩ _/ ۴٩	۰./۷۰	۱۰,۶۹	۲ ۱۱/۰۲	1.,84	٩٫٨٢	۱۰٫۲۱	٩؍٨٩
CaO	• / • •	٠,٠٣	٠٬٠٢	۰,۰۲	۰, · ۸	۰,۰۱	۰,۰۲	۰,۰۲
Na ₂ O	۰,۰۵	۰,۰۵	•,11	• ,• Y	• , • Y	•,•۶	۰,۰۵	• ,) •
K ₂ O	٩,/٧٠	۷٫۴۰	٩,۵۶	٩٫٣٨	٩٫١٧	٩,۶۵	٩,۴١	٩٫۴٧
مجموع	۹۷٬۰۵	94,74	٩۶,۴٨	98,88	۹ <i>۵</i> ٬۶۶	۹۷٫۲۶	٩۶٫۲۷	<i>۹۶٫۳۶</i>
Oxygen#	77	77	77	77	77	۲۲	77	77
Si	۵٫۶۰۳	۵,۴۳۸	۵٬۶۲۵	۵٬۵۷۴	۵ ₁ ۶۶۶	۵,۵۹۴	۵,۶۰۲	۵,۶۰۶
Ti	۰٫۳۱۳	۰,۱۹۵	• ،۳۳۷	• ,٣٢ •	۰,۲۱۱	·, ۲۸۲	۰,۳۳۷	٠٫٣۵١
Al ^(IV)	۲ ,۳۹۷	r,087	۲٫۳۷۳	5,479	۲,۳۳۴	۲,۴۰۶	۲٫۳۹۸	۲٫۳۹۴
Al ^(VI)	۰,۵۴۴	۰٬۵۴۳	۰,۴۷۹	•,۴۹٩	۰٬۵۸۵	•,877	۰,۴۵۲	۰,۴۴۸
Cr	• / • • •	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,••٢	•,•••	•,•••
Fe ²⁺	7,8FV	۲٫۸۴۴	۲٬۴۳۲	۲,۴۰۴	۲,۵۱۷	۲,۵۴۴	۲,۵۸۴	5,851
Fe ³⁺	• / • • •	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••	•,•••
Mn	• ، • ۳۵	•,• ٣۶	•,• 78	•,• ٣٢	•,• ٣٢	•,• ٣۴	•,•٣۴	•,• ٣٢
Mg	۲,۱۳۱	۲,۴۵۴	۲٫۳۹۵	2,471	۲,۴۰۴	۲٫۱۸۹	۲٫۳۰۵	۲,۲۳۴
Ca	•,•••	۰,۰۰۵	•,••٢	•,••٣	•,•14	•,••٢	•,••٣	•,••٣
Na	۰,۰۱۵	۰,۰۱۵	•,•٣١	٠,٠١٩	•,• ٢١	•،• ۱۸	•,•1۴	۰,·۲۹
К	۱٫۸۶۳	۱,۴۵۳	١٫٨٣٣	١,٧٩٩	۲۷۷۲ (١,٨۴٢	۱٫۸۱۹	۱٫۸۳۱
كاتيون ها	۱۵٫۵۴۸	10,040	۵۳۵/۱۵	۱۵/۵۴۷	۱۵٬۵۵۶	۱۵٫۵۳۵	۱۵٬۵۴۸	10,049
Mg#	•,445	•,498	•,۴٩۶	۰ ،۵ ۰ ۷	۰,۴۸۹	•,487	• ،۴۷۱	·, * ۶·
Fe#	<i>۰٬</i> ۵۵۴	۰,۵۳۷	۰,۵۰۴	•,۴٩٣	۰,۵۱۱	۸۳۵ .	<i>۰ ,</i> ۵۲۹	۰,۵۴۰
ASI	١٫٢٨	٩٧/١	٧٦,٢٧	۳۳٫۱	١,٢٩	١,٢٩	١٣١	١,٢٩

نمونه	B171	Влаг	نمونه	ВИГИ	Веее	نمونه	Веее
نقطه	198	۱۸۸	نقطه	۲۰۲	۲۱۵	نقطه	۲۱۲
کانی	Ep	Ep	کانی	Spn	Spn	کانی	Rip
SiO ₂	۳۸٬۱۹	۳۸,۵۵	SiO ₂	۳۰,۹۴	۳۰٬۸۷	SiO ₂	۲۶٬۰۲
TiO ₂	۰,۱۵	• 7,•	TiO ₂	۳۵٫۸۱	۳۷٫۹۶	TiO ₂	• ,• Y
Al ₂ O ₃	۲۵٫۲۲	۲۷٬۰۱	Al ₂ O ₃	۲٫۴۹	١٫٨٣	Al_2O_3	۲۱٫۴۱
Cr ₂ O ₃	•,••	• /• •	Cr ₂ O ₃	•,••	•,••	Cr_2O_3	• /• •
FeO ^{total}	٩٫٧٩	۷٫۹۱	FeO ^{total}	•,44	۰,۲۹	FeO ^{total}	۲۷٫۹۴
MnO	٠٫١٩	۸۱٫۰	MnO	•,•۶	• , • A	MnO	۰,۵۳
MgO	•,••	۰٬۰۳	MgO	۰,۰۱	•,••	MgO	۱۳٫۷۴
CaO	۲۳٫۷۱	24,31	CaO	۲٩,•۴	۲۹٬۵۳	CaO	۰,۰۲
Na ₂ O	•,••	۰٬۰۳	Na ₂ O	• ، • ،	•,••	Na ₂ O	•,•)
K ₂ O	•,••	۰,۰۱	K ₂ O	•,••	•,••	K ₂ O	۰,۰۱
مجموع	۹۷٫۲۶	۹۸٫۲۳	مجموع	٩٨٫٨٠	۵۵, ۰۰	مجموع	٨٩٫٧۵
Oxygen#	۱۲٫۵	۱۲٫۵	Oxygen #	۵	۵	Oxygen #	۲۸
Si	۳٬۰۰۹	۲ /۹۹۶	Si	۱,۰۲۰	۱,۰۰۲	Si	۵٫۴۲۴
Ti	•,•••	•,•••	Ti	۰,۸۸۸	۰,۹۲۷	Ti	•,•))
Al ^(IV)	۲,۳۴۰	۲,۴۷۱	Al ^(IV)	۰,·۹۷	•,·Y•	Al ^(IV)	۲٬۵۷۶
Al ^(VI)	•,•••	•,•••	Al ^(VI)	•,•••	•,•••	Al ^(VI)	۲,۶۷۹
Cr	•,•••	•,•••	Cr	•,•••	•,•••	Cr	•,•••
Fe ²⁺	•,•••	•,•••	Fe ²⁺	۰,۰۱۲	•,·•A	Fe ²⁺	۴٫۸۷۲
Fe ³⁺	• ,844	٠٫۵١٣	Fe ³⁺	•,•••	•,•••	Fe ³⁺	•,•••
Mn	•,•••	•,•••	Mn	•,••٢	•,••٢	Mn	۰,۰۹۵
Mg	•,•••	•,••٣	Mg	•,•• \	•,•••	Mg	۴,۲۶۵
Ca	۲,۰۰۲	۲٫۰۲۴	Ca	۱٬۰۲۵	١,• ٢٧	Ca	•,••۴
Na	•,•••	•,•••	Na	•,•• ١	•,•••	Na	•,••۴
K	•,•••	•,•••	К	•,•••	•,•••	К	•,••٢
كاتيون ها	۷٫۹۹۵	٨,٠٠٧	كاتيون ها	۳٫۰ ۴۶	۳٫۰ ۳۶	كاتيون ها	۱۹ _/ ۹۳۲

جدول ۴ نتایج تجزیه نقطهای و تعیین فرمول ساختاری کانیهای اپیدوت، تیتانیت و کلریت موجود در گرانیتهای اسماعیل آباد (علائم اختصاری کانیها: Ep ایدوت، Spn ایدوت، Spn ایدوت، Spn ایدوت، Spn ایدوت، Ch

بحث و بررسی زمین دما- فشارسنجی تبلور توده نفوذی

کانیهای آمفیبول و فلدسپار از کانیهای اصلی موجود در گرانیت اسماعیل آباد هستند که از مشخصههای شیمیایی آنها میتوان در بررسی پارامترهای فیزیکوشیمیایی تبلور توده نفوذی شامل دما، فشار و گریزندگی اکسیژن استفاده نمود. جهت بررسی دمای توده گرانیتی با استفاده از ترکیب فلدسپارها، نمودار سه تایی آلبیت، آنورتیت و ارتوکلاز کاربرد دارد. در این نمودار دمای تشکیل فلدسپارهای موجود در گرانیتهای مورد بررسی در گستره ۵۵۰ تا ۶۰۰ درجه سانتیگراد است (شکل ۵ الف) [۱۹–۱۶].

ترکیب شیمیایی آمفیبولها به دما، فشار، گریزندگی

اکسیژن، ترکیب سنگ کل، فشار بخار آب و فازهای همراه این کانی بستگی دارد [۲۰]. فشارسنجی براساس ترکیب آمفیبولها برپایه مقدار Al^{total} موجود در ساختار آنها بوده و با استفاده از روشهای مختلفی امکانپذیر است [۲۴–۲۱] که دقیقترین آنها روشارائه شده توسط اشمیت [۲۱] است [۲۵]. این روش در فشار ۲٫۵ تا ۱۳ کیلوبار و در دمای ۶۵۵ تا ۲۰۰ درجه سانتیگراد واسنجی شده و از رابطه زیر قابل بررسی است: (۱)

فشارسنجی به این روش برای آمفیبولهای موجود در توده گرانیتی پشت بادام فشار ۲٫۱ تا ۳٫۸ (با میانگین ۳٫۰) کیلوبار را نتیجه داده است. همچنین استفاده از ترکیب شیمیایی آمفیبول در نمودارهای شکل ۵ (ب و پ)، گسترهی دمایی حدود ۶۵۰ تا

۲۰۰ درجه سانتی گراد و فشار تقریبی ۲ تا ۴ کیلوبار را جهت تشکیل این کانی ها مشخص می کند. جمع بندی نتایج به دست آمده از روش های دماسنجی و فشارسنجی آمفیبول ها در این توده، دمای تقریبی ۶۵۰ تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد و گستره فشار ۲ تا ۲٫۸ کیلوبار را برای تشکیل این کانی ها مشخص می کند. براساس فشار بدست آمده از بررسی آمفیبول های موجود می توان عمق تقریبی ۲٫۵ تا ۱۴ کیلومتر را برای تبلور آمفیبول های این سنگ ها برآورد کرد.

تعیین گریزندگی اکسیژن ماگما

گریزندگی اکسیژن ماگماها بیشتر وابسته به نوع سنگ خاستگاه و محیط زمین ساختی تشکیل آنهاست، به طوری که ماگماهای گرانیتی برآمده از رسوبات معمولاً حالت احیایی داشته و گرانیتهای نوع I بیشتر ماهیت اکسایشی دارند [۲۶]. تعیین شرایط اکسایش ماگما از طریق بررسی کانیشناسی و شیمی کانی و همچنین به روشهای نیمه کمی و کمی

امکان پذیر است. در بررسی های کانی شناسی و شیمی کانی \mathcal{R} انیت های موجود مگنزیو هورنبلند و بیوتیت های غنی از آهن همراه با تیتانیت، مگنتیت و کوارتز وجود دارد که به عقیده وونز [۲۷] این مجموعه ی کانی ها بیانگر بالا بودن گریزندگی اکسیژن ماگمای مولد آن هاست. استفاده از ترکیب شیمیایی آمفیبول ها در نمودار ارائه شده در مرجع [۱۹] نیز نشان دهنده قرارگیری مگنزیو هورنبلندهای مورد بررسی در گستره قرارگیری مگنزیو هورنبلندهای مورد بررسی در گستره گریزندگی بالای اکسیژن است (شکل ۵ ت). افزون بر آن، مقدار کمی گریزندگی اکسیژن از معادله زیر تعیین می شود [۲۷]: Log $fO_2 = -30930T + 14.98 + 0.142(P-1)/T$

Log $fO_2 = -30930/T + 14.98 + 0.142(P-1)/T$ (۲) در این معادله، دما بر حسب کلوین و فشار بر حسب بار است مقادیر Log fO_2 محاسبه شده برای گرانیتهای مورد بررسی در گستره ۱۸/۲ – تا ۱۶/۲ – (با میانگین ۱۷/۲–) است که بیانگر اکسایشی بودن ماگمای مولد آنهاست.



شکل ۵ الف- نمودار آنورتیت- آلبیت- ارتوکلاز به منظور دماسنجی کانیهای فلدسپار موجود در توده گرانیتی اسماعیل آباد در فشار ۱ کیلوبار [۱۶]. ب- نمودار فشارسنجی آمفیبولهای موجود در این گرانیتها [۱۷]. پ- نمودار تغییرات دما- فشار- عمق بر اساس مقدار 2io و Al₂O3 و Al₂O3 موجود در آمفیبولها [۱۸]. ت- بررسی گریزندگی اکسیژن ماگمای مولد گرانیتهای مورد بررسی براساس ترکیب آمفیبولها [۱۹].

تعیین سری ماگمایی و محیط زمینساختی

کانیهای بیوتیت و آمفیبول از کانیهای کلیدی در تعیین نوع ماگما، خاستگاه و محیط زمینساختی گرانیتها محسوب میشوند. ترکیب کانی بیوتیت در سنگهای گرانیتی تابع ترکیب ماگمای والد [۲۸]، گریزندگی اکسیژن [۲۹]، دمای مذاب [۳۰]، خاستگاه [۳۱] و نوع گرانیت [۳۲] است. بیوتیتهای موجود در گرانیت پشت بادام دارای ترکیب بیوتیتهای اولیه برآمده از تبلور ماگما هستند (شکل ۴ ج) که به عقیده ناشیت [۲۸]، بیوتیتهای اولیه با ترکیب حدواسط می توانند همزمان با تبلور هورنبلند و پلاژیوکلاز در ماگما ایجاد شوند. تعیین سری ماگمایی سازنده گرانیتهای مورد بررسی بر پایه ترکیب بیوتیت در نمودار Mg نسبت به Al نشان دهنده ماهیت آهکی قلیایی ماگمای مولد این کانی هاست (شکل ۶ الف) [٣٣]. میانگین نسبت FeO*/MgO برای بیوتیتهای سری ماگمایی آهکی قلیایی برابر با ۱٬۷۶ گزارش شده است [۳۱] که این نسبت در ترکیب شیمیایی بیوتیتهای مورد بررسی دارای مقادیر نزدیک به مقدار گزارش شده و برابر با ۱٬۹۸ است. بهعقیده عبدالرحمان [۳۱] ترکیب بیوتیتها علاوه بر ماهیت ماگما می تواند معرف محیط زمین ساختی تشکیل آنها نیز باشد. بر این اساس، بیوتیتهای مورد بررسی در نمودار *FeO نسبت به Al₂O₃ در گسترهی ماگماهای آهکی قلیایی نواحی برخوردی قرار می گیرد (شکل ۶ ب) که بنا بر نظر استوسی و همکارش [۳۴] قرارگیری نمونهها در این گستره نشانگر بیوتیتهای برآمده از ماگماهای متاآلومین نیز قلمداد مى شود. اين بيوتيت ها داراى مقادير متوسط شاخص غنی شدگی از آلومینیم (میانگین ۱٬۳۰) هستند که مقادیر متوسط این شاخص نیز نشاندهنده گستره نه چندان وسیع فعالیت آلومینیم در تبلور مذاب است [۱۵]. همچنین ترکیب شیمیایی بیوتیتها میتواند در تمایز نوع گرانیت میزبان مورد استفاده قرار گیرد [۳۲]. بر این اساس، استفاده از نمودار Al^{IV} نسبت به #Fe نشانگر آن است که بیوتیتهای موجود در توده گرانیتی مورد بررسی وابسته به گرانیتهای نوع I هستند (شكل ۶ ڀ).

ترکیب شیمیایی آمفیبولها نیز برای تعیین شرایط محیطی تشکیل گرانیتوئیدها دارای اهمیت است [۳۵]. آمفیبولهای موجود در گرانیتهای پشت بادام از دسته آمفیبولهای کلسیمی با ماهیت آذرین هستند (شکلهای ۴ ب و ت)؛

بهعقیده استین و همکارش [۳۶] وجود آمفیبولهای کلسیمی در سنگهای گرانیتی میتواند بیانگر ارتباط آنها با گرانیتهای نوع I باشد. مقدار Al^IV موجود در آمفیبولهای آذرین بهعنوان یکی از عوامل تمایز محیط زمین ساختی مورد استفاده قرار می گیرد [۳۷]. بر این اساس، آمفیبول هایی با مقدار Al^{IV} بیش از ۱٬۵ وابسته به جزایر قوسی بوده و مقادیر یایین تر از آن معرف آمفیبولهای تشکیل شده در کرانههای فعال قارهای است. ترکیب همه آمفیبولهای موجود در توده گرانیتی مورد بررسی دارای مقدار Al^{IV} کمتر از ۱/۵ بوده که بیانگر تشکیل آنها در کرانههای فعال قارمای است. همچنین استفاده از نمودار تمایز آمفیبولها ارائهشده در مرجع [۳۸] که آمفیبول های وابسته به فرورانش (S-Amph) را از انواع میان صفحهای (I-Amph) تفکیک میکند نشانگر قرارگیری نمونههای مورد بررسی در گستره آمفیبولهای وابسته به فرورانش است (شکل ۶ ت). با توجه به مطالب بیان شده، می توان آمفیبول های موجود را متعلق به کرانه فعال قارهای وابسته به فرورانش در نظر گرفت.

گرانیت مورد بررسی در بخش غربی خردقاره شرق- ایران مرکزی واقع شده و در افیولیت دگرگونه پشت بادام نفوذ کرده است. برخی پژوهشگران [۲۷، ۳۹،۴۰] افیولیت های واقع در بخش غربی این خردقاره که شامل افیولیتهای انارک، جندق، بیاضه و پشت بادام هستند را به عنوان بقایایی از پالئوتتیس در نظر گرفتهاند. آنها پهنه فرورانش پالئوتتیس را در بخش غربی CEIM در نظر گرفتهاند که فرورانش پالئوتتیس طی پالئوزوئیک موجب دگرنهادی گوشته در این مناطق شده است و رخداد فعالیتهای ماگمایی قلیایی مناطق انارک تا بیاضه و نیز وجود پیکریت در منطقه بیاضه از نشانههای این نوع دگرنهادی است [۴۲،۴۱]. مجموعهی افیولیتی یشت بادام، طی بستهشدن پالئوتتیس و رخداد فاز کوهزایی سیمرین میانی و با تأثیر فعالیتهای موجود در کرانه قاره دچار دگرگونی شدهاند [۴۳]. ادامه روند بستهشدن پالئوتتیس و برخورد قارهای موجب شروع فعالیتهای آذرین نفوذی و ایجاد این توده گرانیتی شده است. نبود آثار دگرگونی ناحیهای در توده گرانیتی مورد بررسی و وجود زنولیتهای آمفیبولیتی در آنها نشاندهنده نفوذ این تودهی گرانیتی پس از رخداد دگرگونی ناحیهای و ایجاد افیولیت دگرگونه و آمفیبولیت در این منطقه است.



شکل ۶ الف-تعیین سری ماگمایی گرانیتهای اسماعیل آباد براساس ترکیب شیمیایی بیوتیتها [۳۳]. ب- جایگاه بیوتیتهای موجود در توده نفوذی مورد بررسی در نمودار Al₂O₃ نسبت به FeO^{total} [۶۶]. پ- نمودار تفکیک نوع گرانیت براساس ترکیب بیوتیت موجود در توده نفوذی [۲۷]. ت-نمودار ردهبندی زمین ساخته ماگمایی آمفیبولهای موجود در این گرانیتها [۳۳].

برداشت

کانی شناسی توده گرانیتی اسماعیل آباد شامل کوارتز، فلدسپار پتاسیم (ارتوکلاز)، پلاژیوکلاز (آندزین و الیگوکلاز)، آمفیبول (مگنزیوهورنبلند)، بیوتیت (غنی از منیزیم)، مسکویت، آپاتیت، تیتانیت و زیرکن بوده و فاقد کانیهای غنی از آلومینیم است. وجود آمفیبولهای آذرین و بیوتیتها در این نمونهها بیانگر ارتباط این توده با تودههای گرانیتی نوع I است. نتایج به دست آمده از روشهای مختلف دما- فشارسنجی در این نمونهها، گستره دمای تقریبی ۵۵۰ تا ۷۰۰ درجه سانتی گراد و گستره فشار ۲ تا ۸/۸ کیلوبار را نشان میدهد. بررسی ماگمای سازنده این گرانیتها نشاندهنده ماهیت آهکی قلیایی ماگمای مولد آنهاست که در مناطق برخوردی ایجاد شده است. با توجه به بسته شدن و فرورانش پالئوتیس در این بخش از خردقاره

شرق- ایران مرکزی، برخورد قارهای را میتوان موجب رخداد گرانیتزایی در زمان تریاس پسین در این منطقه در نظر گرفت.

مراجع

[1] Kemp A.I.S., Hawkesworth C.J., "Granitic perspectives on the generation and secular evolution of the continental crust". In: Rudnick R.L. (Eds.), "The crust", Elsevier-Pergamon, Oxford (2003) 349-410.

[2] Clarke D.B., "*Granitoid rocks*", Chapman and Hall, London (1992) 283 p.

[3]Frost C.D., Frost B.R., "*Reduced rapakivi-type granites: the tholeiite connection*", Geology 25 (1997) 647-650.

[4] Chen B., Jahn B.M., Wilde S.A., Xu B., "Two contrasting Paleozoic magmatic belts in northern Inner Mongolia, China: petrogenesis and tectonic *barometer*", American Mineralogist 80 (1995) 549-559.

[18] Abbot R.N., Clarke D.B., "Hypothetical liquids relationships in the subsystem Al_2O_3 -FeO-MgO projected from quartz, alkali feldspar and plagioclase for $(H_2O) < 1$ ", Canadian Mineralogist 17 (1979) 549-560.

[19] Ernest W.G., Liu J., "Experimental phaseequilibrium study of Al- and Ti-contents of calcic amphibole in MORB, a semiquantitative thermobarometer", American Mineralogist 83 (1998) 952-969.

[20] Holland T., Blundy J., "Non-ideal interaction in calcic amphibole and their bearing on amphibole-plagioclase thermometry", *Contributions to Mineralogy and Petrology 116* (1994) 433-447.

[21] Schmidt M.W., "Amphibole composition in tonalite as a function of pressure: an experimental calibration of the Al-in-hornblende barometer", Contributions to Mineralogy and Petrology 110 (1992) 304-310.

[22] Johnson M.C., Rutherford M.J., "Experimental calibration of an aluminum-inhornblende geobarometer with application to Long Valley caldera (California) volcanic rocks", Geology 17 (1989) 837-841.

[23] Hollister L.S., Grissom G.C., Peters E.K., Stowell H.H., Sisson V.B., "Confirmation of the empirical correlation of Al in hornblende with pressure of solidification of calc-alkaline plutons", American Mineralogist 72 (1987) 231-239.

[24] Hammarstrom J.M., Zen E., "Aluminum in hornblende: An empirical igneous geobarometer", American Mineralogist 71 (1986) 1297-1313.

[25] Jarrar G.H., "Mineral chemistry in dioritic hornblendite from Wadi Araba, southwest Jordan", Journal of African Earth Sciences 26 (1998) 285-295.

[26] Helmy H.M., Ahmed A.F., El Mahallawi M.M., Ali S.M., "Pressure, temperature and oxygen fugacity conditions of calc-alkaline granitoids, Eastern Desert of Egypt, and tectonic implications", Journal of African Earth Sciences 38 (2004) 255-268.

[27] Wones D.R., "Significance of the assemblage titanite+magnetite+quarts in granitic rocks", American Mineralogist 74 (1989) 744-749.

[28] Nachit H., "Contribution à l'étude analytique et expérimentale des biotite des granitoïdes applications typologiques", PhD thèsis, Université de Bretagne occidentale, Brest, France (1986) 181 p. *implications"*, Tectonophysics 328(1) (2000) 157-182.

[5] Chappell B.W., White A.J.R., "*Two contrasting granite types*", Pacific Geology 8 (1974) 173-174.

[6] Davoudzadeh M., "Geology of Iran". In: Moores E.M., Fairbridge R.W. (Eds.),"Encyclopedia of Asian and European Regional Geology", Chapman and Hall, London (1997) 384-405.

[7] Ramezani J., Tucker R., "The Saghand region, Central Iran: U-Pb geochronology, petrogenesis and implications for Gondwana tectonics", American Journal of Science 303 (2003) 622-665.

[8] Verdel C., Wernicke B.P., Ramezani J., Hassanzadeh J., Renne P.R., Spell T.L., "Geology and thermochronology of Tertiary cordilleran-style metamorphic core complexes in the Saghand region of Central Iran", Geological Society of America Bulletin 119 (2007) 961-977.

[9] Haghipour A., "Etude geologique de la region de Biabanak-Bafq (Iran Central) petrologie et tectonique du socle Percambrien et de sa couverture", Universite Scientifique et Medicale de Grenoble, France (1974) 403 p.

[10] Whitney D.L., Evans B.W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist 95 (2010) 185-187.

[11] Deer W.A., Howie R.A., Zussman J., "An *introduction to the rock forming minerals*", Longman, London (1992) 528 p.

[12] Giret A., Bonin B., Léger J.M., "Amphibole compositional trends in oversaturated and undersaturated alkaline plutonic ring complexes", The Canadian Mineralogist 18 (1980) 481-495.

[13] Nachit H., Ibhi A., Abia E.H., Ohoud M.B., "Discrimination between primary magmatic biotites, reequilibrated biotites and neoformed biotites", Geomaterials (Mineralogy) Geoscience 337 (2005) 1415- 1420.

[14] Hawthorne F.C., Oberti R., Harlow G.E., Maresch W.V., Martin R.F., Schumacher J.C., Welch M.D., "Nomenclature of the amphibole supergroup", American Mineralogist 97(2012) 2031-2048.

[15] Zen E., "Phase relations of peraluminous granitic rocks and their petrogenetic implications", Earth Planetary Sciences 16 (1988) 21-52.

[16] Anderson J.L., "Status of thermo-barometry in granitic batholiths", Earth Science Review 87 (1996) 125-138.

[17] Anderson J.L., Smith D.R., "The effect of temperature and fO_2 on the Al-in-hornblende

geotectonic development of the Odenwald", Mineralogy and Petrology 72 (2001) 185-207.

[37] Jakes P., White A.J.R., "Major and trace element abundances in volcanic rocks of orogenic areas", Geological Society of America Bulltein 83 (1972) 29-40.

[38] Nosouhian N., Petrology of the Paleozoic metaophiolite and Mesozoic felsic dykes swarm in the west and southwest of the Bayazeh (South of Khur- Central Iran). Theses Phd, Esfahan University (2016) 269 p.

[39] Bagheri S., "The exotic Paleo-Tethys terrane in Central Iran: new geological data from Anarak, Jandaq and Posht-e-Badam areas", Ph.D thesis, Lausanne University (2007) 208 p.

[40] Bagheri S., Stampfli G.M., "The Anarak, Jandaq and Posht-e-Badam metamorphic complexes in central Iran: new geological data, relationships and tectonic implication", Tectonophysics 451 (2008) 123-155.

[41] Bayat F., Torabi G., "Alkaline lamprophyric province of Central Iran", Island Arc 20 (2011) 386-400.

[42] Nosouhian N., Torabi G., Arai S., "Metapicrites of the Bayazeh ophiolite (Central Iran), a trace of Paleo-Tethys subduction-related mantle metasomatism", Neues Jahrbuch für Geologie und Paläontologie, Abhandlungen 271 (2014) 1-19.

[43] Khalili K., Torabi G., Arai S., "Metamorphism of peridotites from Posht-e-Badam Paleozoic ophiolite (Yazd Province, Central Iran)", Neues Jahrbuch für Geologie und Paläontologie, Abhandlungen 280 (2016) 59-77. [29] Partin E., Hewitt D.A., Wones D.R., "Quantification of ferric iron in biotite", Geological Society American, Abstract with program 15 (1983) 656.

[30] Abbot R.N., Clarke D.B., "Hypothetical liquids relationships in the subsystem Al_2O_3 -FeO-MgO projected from quartz, alkali feldspar and plagioclase for $(H_2O) < 1$ ", Canadian Mineralogist 17 (1979) 549-560.

[31] Abdel-Rahman A., "Nature of biotites from alkaline, calc-alkaline, and peraluminous magmas", Journal of Petrology 35(2) (1994) 525-541.

[32] Jiang Y.H., Jiang S.Y., Ling H.F., Zhou X.R., Rui X.J., Yang W.Z., "Petrology and geochemistry of shoshonitic plutons from the western Kunlun orogenic belt, Xinjiang, northwestern China: implications for granitoid geneses", Lithos 63 (2002) 165-187.

[33] Coltorti M., Bondaiman C., Faccini B., Grégoire M., OReilly S.Y., Powell W., "Amphiboles from supra-subduction and intraplate lithospheric mantel", Lithos 99 (2007) 68-84.

[34] Stussi J.M., Cuney M., "Nature of biotites from alkaline and peraluminous magmas by Abdel-Rahman: a comment", Journal of Petrology 37 (1996) 1025-1029.

[35] Stone D., "Temperature and pressure variations in suites of Archean felsic plutonic rocks, Berens River area, northwest Superior province, Ontario, Canada", Canadian Mineralogist 38 (2000) 455-470.

[36] Stein E., Dietl E., "Hornblende thermobarometry of granitoids from the central Odenwald (Germany) and their implication for the