

پیدایش کانی‌های غیرمعمول در ترونجمیت‌های منطقه سلطان‌آباد (شمال‌شرق سبزوار): شواهدی از شرایط تبلور و جایگزینی ماقما

محسن نصرآبادی*

گروه زمین‌شناسی، دانشگاه بین‌المللی امام خمینی، قزوین، ایران

چکیده

در منطقه سلطان‌آباد (شمال‌شرق سبزوار) چند توده نفوذی به داخل مجموعه دگرگونی شامل شیست سبز، شیست آبی و گارنت - آمفیبولیت تزریق شده‌اند. توده‌های نفوذی دارای ترکیب شیمیایی ترونجمیت با خصوصیات آدکیت هستند. کانی‌های معمول یک مذاب ترونجمیتی حاصل از فرایندهای ذوب‌بخشی متابازیت یا تفریق ماقمای مافیک در بخش‌های کم عمق پوسته شامل پلازیوکلاز سدیک + کوارتز ± بیوتیت ± آمفیبول است. شواهد میکروسکوپی و صحرایی، ترکیب شیمیایی سنگ کل ترونجمیت و بلوك‌های گارنت - آمفیبولیت مجاور، محاسبات دما و فشارسنجی سنگ‌های دگرگونی اطراف و همسنی رویدادهای دگرگونی و ماقماتیسم در منطقه، بیانگر دگرگونی و ذوب‌بخشی لیتوسفر اقیانوسی فرورو و تشکیل مذاب آدکیتی و رستیت گارنت-آمفیبولیتی در اعماق یک زون فرورانش داغ است. تشکیل و تبلور مذاب در عمق زیاد، سرعت صعود بالا به طرف سطح و فراوانی سیالات آبدار ماقمای ترونجمیتی در طی جایگزینی سبب شده است تا در این سنگ‌ها، یک پاراژنز غیر معمول، شامل: کوارتز، آلبیت، مسکوویت (ماگمایی و غیرماگمایی)، اپیدوت (ماگمایی و غیرماگمایی) ± گارنت (ماگمایی) ± آمفیبول (ماگمایی و غیرماگمایی) تشکیل و حفظ شود.

واژه‌های کلیدی: ترونجمیت، اپیدوت ماگمایی، گارنت ماگمایی، سلطان‌آباد، سبزوار

چنین پاراژنز کانی‌شناسی در شرایط معمول تبلور و جایگزینی مذاب‌های ترونجمیتی که از ذوب‌بخشی متابازیت یا تفریق ماقمای مافیک در بخش‌های سطحی پوسته حاصل می‌شوند، رایج است. با وجود ترکیب شیمیایی ثابت یک ماقما، ممکن است با توجه به شرایط فیزیکوشیمیایی متفاوت محل تبلور و جایگزینی آن و

مقدمه مطابق کمیته نامگذاری سنگ‌های آذرین و اتحادیه بین‌المللی علوم زمین (Le Maitre, 2002) اصطلاح ترونجمیت به تونالیت‌های لویکوکراتی اطلاق می‌شود که عمدتاً از پلازیوکلاز سدیک و کوارتز ساخته شده و کانی‌های فرعی آن بیوتیت و هورنبلند هستند. این

گارنت و امفاسیت و در نتیجه، تشکیل اکلوژیت را شاهد هستیم (Rapp and Watson, 1995).

تأثیر فرایندهای دگرسانی پس از انجماد نیز از جمله عواملی است که در تنوع کانی‌شناسی سنگ‌های آذرین موثر است. به واسطه فراوانی سیالات آبدار در مagmaهای کالک‌آلکالن مناطق فرورانش فرایندهای دگرسانی دوتیریک و گرمابی در این‌گونه magmaها فراگیر و فعال است. در نتیجه، علاوه بر کانی‌های اولیه magmaی، کانی‌های ثانویه، از قبیل: سریسیت، اپیدوت، آلبیت و اکتنیولیت نیز در آن‌ها به وجود می‌آید.

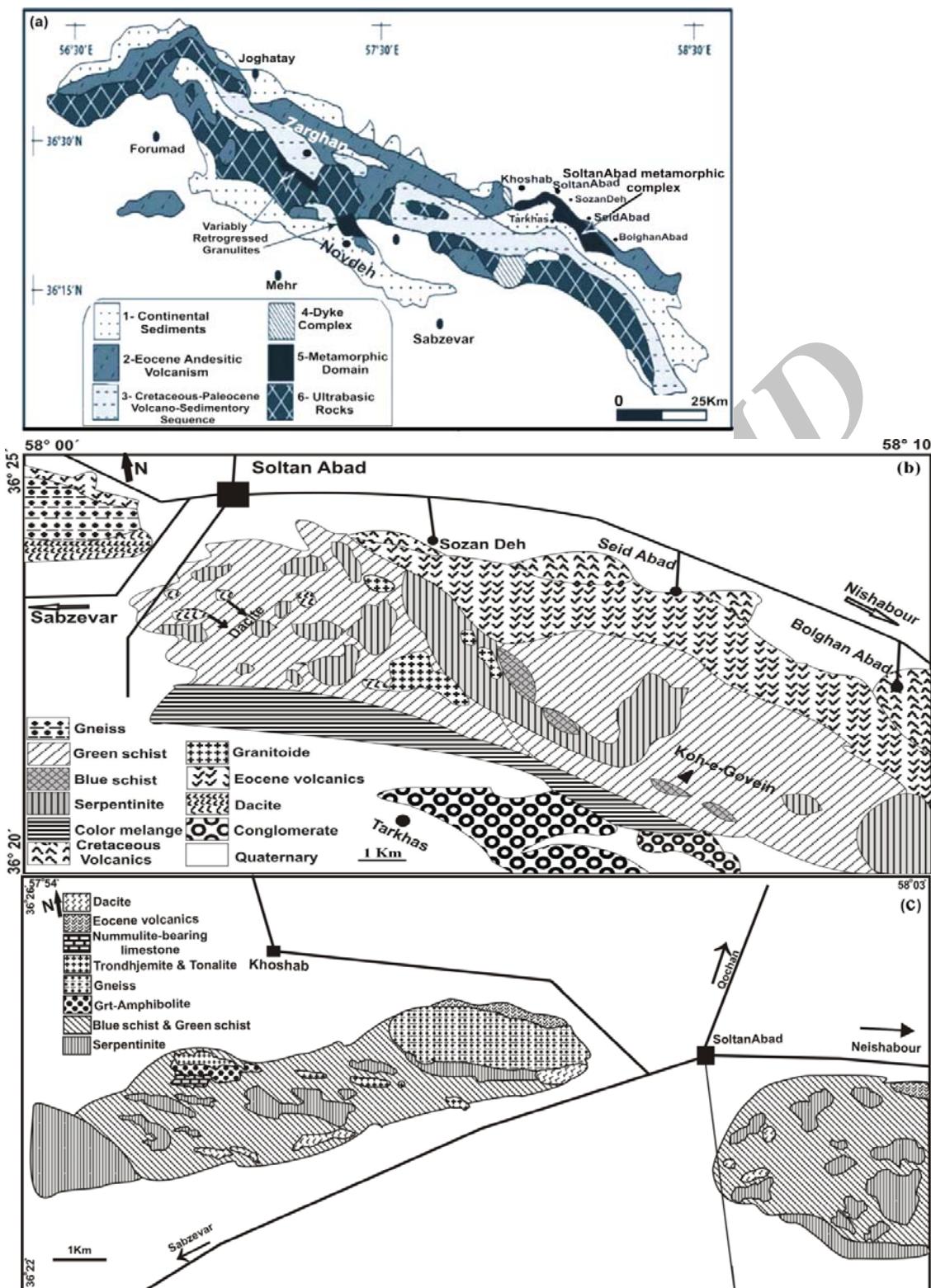
در این تحقیق سعی شده است به کمک مطالعات میکروسکوپی و تجزیه ریزپردازش نقطه‌ای انواع کانی‌های magmaی و غیر magmaی ترونجمیت‌های منطقه سلطان‌آباد از یکدیگر متمایز شود و شرایط فیزیکوشیمیابی تشکیل و جایگزینی آن‌ها بررسی شود.

زمین‌شناسی منطقه

منطقه مورد مطالعه در شمال‌شرق ایران، در استان خراسان رضوی واقع است. این منطقه شامل یک مجموعه دگرگونی (مجموعه دگرگونی سلطان‌آباد) مرتبط با مجموعه افیولیتی شمال‌شرق سبزوار است که در منطقه سلطان‌آباد بروند دارد (شکل ۱). این مجموعه دگرگونی شامل سنگ‌های دگرگونی رخساره‌های شیست‌سیز، شیست‌آبی و آمفیبولیت است و به داخل آن توده‌های نفوذی ترونجمیت کالک‌آلکالن تزریق شده (شکل ۲) که مطالعه کانی‌شناسی آن‌ها موضوع این تحقیق است.

Baroze و همکاران (۱۹۸۴) با تعیین سن توده‌های ترونجمیتی و سنگ‌های دگرگونی اطراف، به همزمانی magmaتیسم و دگرگونی در منطقه سلطان‌آباد پی برده و از این رو، تشکیل ترونجمیت‌ها را با فرایند دگرگونی منطقه مرتبط دانسته‌اند.

شدت تاثیر فرایندهای پس از تبلور (دگرسانی دوتیریک و گرمابی) تشکیل کانی‌های متفاوتی را در آن شاهد باشیم. برای مثال، اپیدوت یک کانی معمول در فرایندهای دگرسانی و دگرگونی است، اما تحت شرایط مناسب از نظر ترکیب شیمیابی، عمق تبلور و فوگاسیته اکسیژن، این کانی می‌تواند به صورت یک فاز magmaی در بالای سالیدوس مذاب‌های اسیدی و حد واسطه متابلور شود (Brandon *et al.*, 1996; Schmidt and Thompson, 1996). آمفیبول نیز یکی از فازهای مافیک اصلی در بیشتر سنگ‌های نفوذی آبدار است و با توجه به فراوانی و پایداری این کانی تحت شرایط فیزیکوشیمیابی متفاوت، از تغییرات ترکیبی آن می‌توان به عنوان شاخصی برای بررسی شرایط تبلور magmaی و فرایندهای دگرسانی پس از تبلور استفاده نمود (Anderson and Smith, 1995; Ague, 1997). گارنت از جمله کانی‌هایی است که وجود آن در سنگ‌های فلزیک پرآلومینوس، بیانگر تشکیل magma از طریق ذوب‌بخشی رسوبات پوسته‌ای (S-type magmas) است. منشأ این گونه گارنت‌ها فاز دیرگداز سنگ مادر متاپلیتی، زنوكریست سنگ میزبان دگرگونی با از محصولات واکنش‌های آبزدایی- ذوب در طی فرایند ذوب‌بخشی هستند (Chappell and White, 2001; Kebede *et al.*, 2001). هر چند وجود گارنت در گرانیت‌های با منشأ رسوی، امری متداول و شایع است، اما انواع آهن و کلسیم‌دار آن (آلماندین- گروسولار) می‌تواند تحت شرایط فشار بالای موجود در پوسته تحتانی از تبلور magmaهای غیرکوهزایی (A-type) و magmaهای با منشأ آذرین (I-type) نیز حاصل شود (Harangi *et al.*, 2001; Wu *et al.*, 2002). در magmaهای مافیکی نیز که در عمق بیش از ۱۶ کیلوبار متبلور می‌شوند، به جای تبلور کانی‌های معمول، نظیر: الیوین، پلاژیوکلаз و کلینوپیروکسن (اوژیت) تبلور



شکل ۱- (a) نقشه زمین‌شناسی ساده از نوار افیولیتی شمال سبزوار و مجموعه دگرگونی سلطان‌آباد که در شمال شرق سبزوار واقع است (با تغییرات از Lensch *et al.*, 1977)، (b) نقشه زمین‌شناسی ساده شده از نوار دگرگونی جنوب شرق سلطان‌آباد (با تغییرات از کره‌ای و سعیدی، ۱۳۷۹)، (c) نقشه زمین‌شناسی ساده شده از نوار دگرگونی غرب و جنوب غرب سلطان‌آباد. بروند طویل و کشیده ترونجمیت‌ها در نقشه مشخص است.

مرحله است به طوری که می‌توان لوکوسوم‌هایی متشکل از کوارتز و آلبیت را که موفق به جدایش از فاز رستیت نشده‌اند را نیز شناسایی کرد. ترکیب شیمیایی لوکوسوم‌ها بسیار مشابه توده‌های ترونجمیتی همجوار بوده، از طرفی ویژگی‌های ژئوشیمیایی سنگ کل گارنت - آمفیبولیت‌ها نیز موید منشأ تفال‌های آنهاست. به علاوه، سن تشکیل توده‌های ترونجمیتی منطقه (سن‌سنجدی اورانیم - سرب زیرکن) همزمان با انجام مرحله اوج دگرگونی و ذوب‌بخشی گارنت - آمفیبولیت‌ها بوده (سن‌سنجدی اورانیم - سرب زیرکن محصور در لوکوسوم گارنت - آمفیبولیت‌ها)، در حدود ۵۷ تا ۶۱ میلیون سال پیش (پالئوسن میانی) است (نصرآبادی، ۱۳۸۸).

با توجه با مباحث فوق ستاریوی ذوب‌بخشی ورقه اقیانوسی فرورو در یک زون فرورانش داغ و تشکیل رستیت گارنت - آمفیبولیتی همراه با مذاب آداسیتی (توده‌های ترونجمیتی منطقه) اثبات شده است (نصرآبادی، ۱۳۸۸).

روش انجام پژوهش

روش مطالعه شامل نمونه‌برداری از نقاط مختلف رخنمون توده‌های نفوذی، تهیه مقاطع نازک از نمونه‌ها، بررسی‌های دقیق پتروگرافی و تجزیه نقطه‌ای بر روی بیش از ۳۵۰ نقطه از کانی‌های گوناگون در دانشگاه اشتوتگارت آلمان و رم ایتالیاست. دستگاه ریزپردازندۀ دانشگاه اشتوتگارت از نوع Cameca SX100 و دانشگاه رم از نوع Cameca SX50 است. در طول انجام آنالیز ریزپردازشی ولتاژ شتاب‌دهنده هر دو دستگاه ۱۵kV، شدت جریان ۱۵nA و زمان شمارش سی ثانیه برای هر دو دستگاه بوده است. در محاسبه فرمول ساختمنی کانی‌ها از نرم‌افزار کالکمین (Calc Min) استفاده شده است.

جعفری (۱۳۸۰) و نصرآبادی (۱۳۸۲) توده‌های نفوذی منطقه سلطان‌آباد را از نوع ماجماهی کالک‌آلکالن جزاير قوسی در نظر گرفته و منشأ آن‌ها را به ذوب‌بخشی گوه گوشت‌های نسبت داده‌اند.

اخیراً نیز با تعیین ترکیب شیمیایی دقیق این گرانیت‌وییدها به روش ICP-MS مشخص شده که ترونجمیت و به ندرت تونالیت هستند و بر اساس مقادیر کم پتاسیم، تهی‌شدگی از عناصر خاکی سنگین (مانند ایتریم و ایترబیم) مقادیر بالای آلومینیم و غنی‌شدگی از استرانسیم خصوصیات آداسیت را دارند (نصرآبادی، ۱۳۸۸).

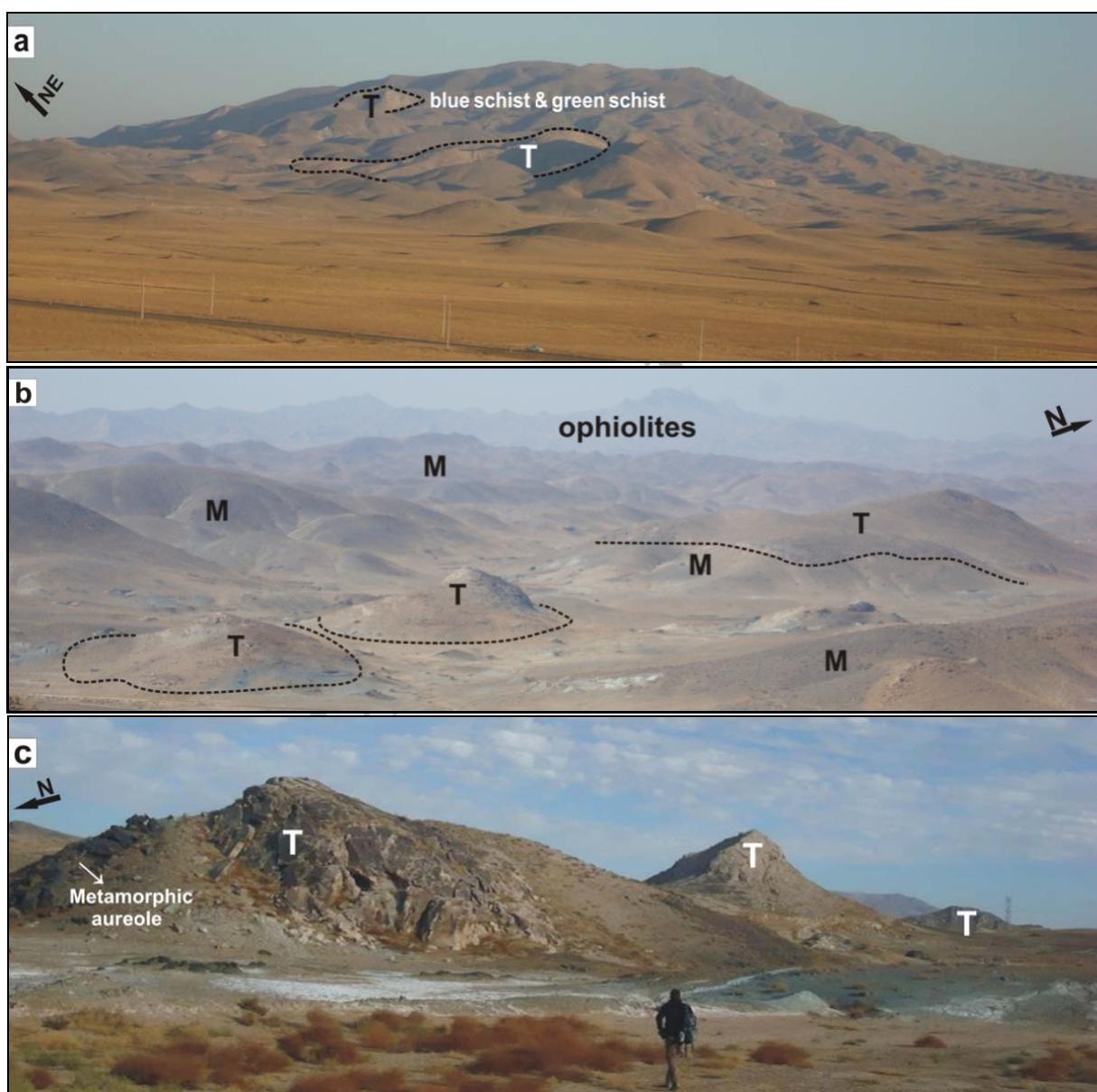
در انتهای غربی نوار دگرگونی و در مجاورت با توده‌های ترونجمیتی بخش غربی این مجموعه دگرگونی، بلوك‌های گارنت - آمفیبولیتی رخنمون پیدا کرده‌اند (شکل ۱-۱). کانی‌شناسی این بلوك‌ها شامل آمفیبول غنی از آلومینیم (هاستینگسیت و چرم‌مکیت)، گارنت غنی از آلماندین، اپیدوت، روتیل \pm میکائی سفید \pm کوارتز \pm آلبیت است. برخی از پژوهشگران از قبیل: Storkey و همکاران (۲۰۰۵) و García-Casco (۲۰۰۵) همکاران (۲۰۰۸) این‌گونه لیتولوزی‌های غنی از آمفیبول (یا پیروکسن) و گارنت و فقیر یا عاری از پلازیوکلاز را رستیت‌های حاصل از ذوب‌بخشی متابازیت در نظر گرفته و خاطر نشان کرده‌اند که در بعضی موارد این‌گونه مجموعه‌های غنی از آمفیبول دارای منشأ ثانوی هستند، زیرا بر اثر عدم جدایش کامل فاز مذاب از رستیت غنی از پیروکسن، واکنش بین مذاب و رستیت صورت می‌گیرد و پیروکسن‌ها توسط آمفیبول ثانوی جایگزین می‌شوند.

شرایط فشار و حرارت مرحله اوج دگرگونی گارنت - آمفیبولیت‌ها (حرارت بیشتر از ۶۵۰ درجه سانتی‌گراد و فشار بالاتر از ۱۵ کیلوبار) فراتر از منحنی سالیدوس بازالت آبدار بوده، بیانگر انجام فرایند ذوب‌بخشی در این

مجموعه دگرگونی چند توده کوچک گرانیتوییدی با ترکیب غالباً ترونجمیت دیده می‌شود که به صورت سین‌تکتونیک و ورقه‌ای در راستای روند عمومی فولیاسیون سنگ‌های دگرگونی منطقه تزریق شده‌اند (شکل‌های ۱-a، b-۱، c-۱ و ۲).

روابط صحرایی

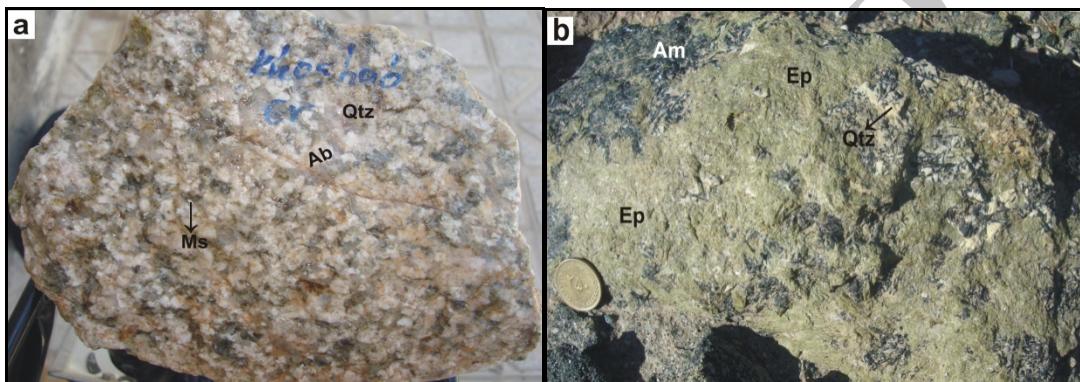
مجموعه دگرگونی سلطان‌آباد به صورت یک نوار دگرگونی به طول تقریبی ۲۵ کیلومتر و عرض ۲ تا ۵ کیلومتر در بخش شمالی افیولیت‌های شمال شرق سبزوار رخنمون دارد (شکل ۱-a). در داخل این



شکل ۲- (a) دورنمایی از سنگ‌های دگرگونی جنوب شرق سلطان‌آباد و توده‌های ترونجمیتی داخل آن، (b) دورنمایی از سنگ‌های دگرگونی جنوب غرب سلطان‌آباد و توده‌های ترونجمیتی تزریق شده به آن، (c) نمایی از توده‌های ترونجمیتی جنوب شرق سلطان‌آباد که بیانگر تزریق ورقه‌ای آن‌ها به داخل مجموعه دگرگونی است (ترونجیت: T، متابازیت: M).

میکای سفید و گاهی منشورهای سوزنی اپیدوت با چشم غیر مسلح دیده می‌شوند (شکل ۳-a). اپیدوت‌زایی و تشکیل ساختارهای پگماتوییدی متشكل از بلورهای درشت آمفیبول، کوارتز و اپیدوت در برخی از هاله‌های دگرگونی دیده می‌شود (شکل ۳-b) که بیانگر فراوانی سیالات آبدار در هنگام انجام دگرگونی مجاورتی است.

مرز بین توده‌ها و سنگ‌های دگرگونی اطراف در بعضی مناطق عادی بوده و به تشکیل هاله دگرگونی با ضخامت حداقل ۵۰ متر منجر شده است (شکل ۲-c) و در برخی موارد نیز تکتونیکی است؛ به طوری که توده‌های ترونجمیتی ساختارهای میلونیتی نشان می‌دهند. در نمونه دستی ترونجمیت منطقه لویکوکرت، گرانولار، متوسط تا درشت بلور بوده، بلورهای کوارتز، فلدسپار،

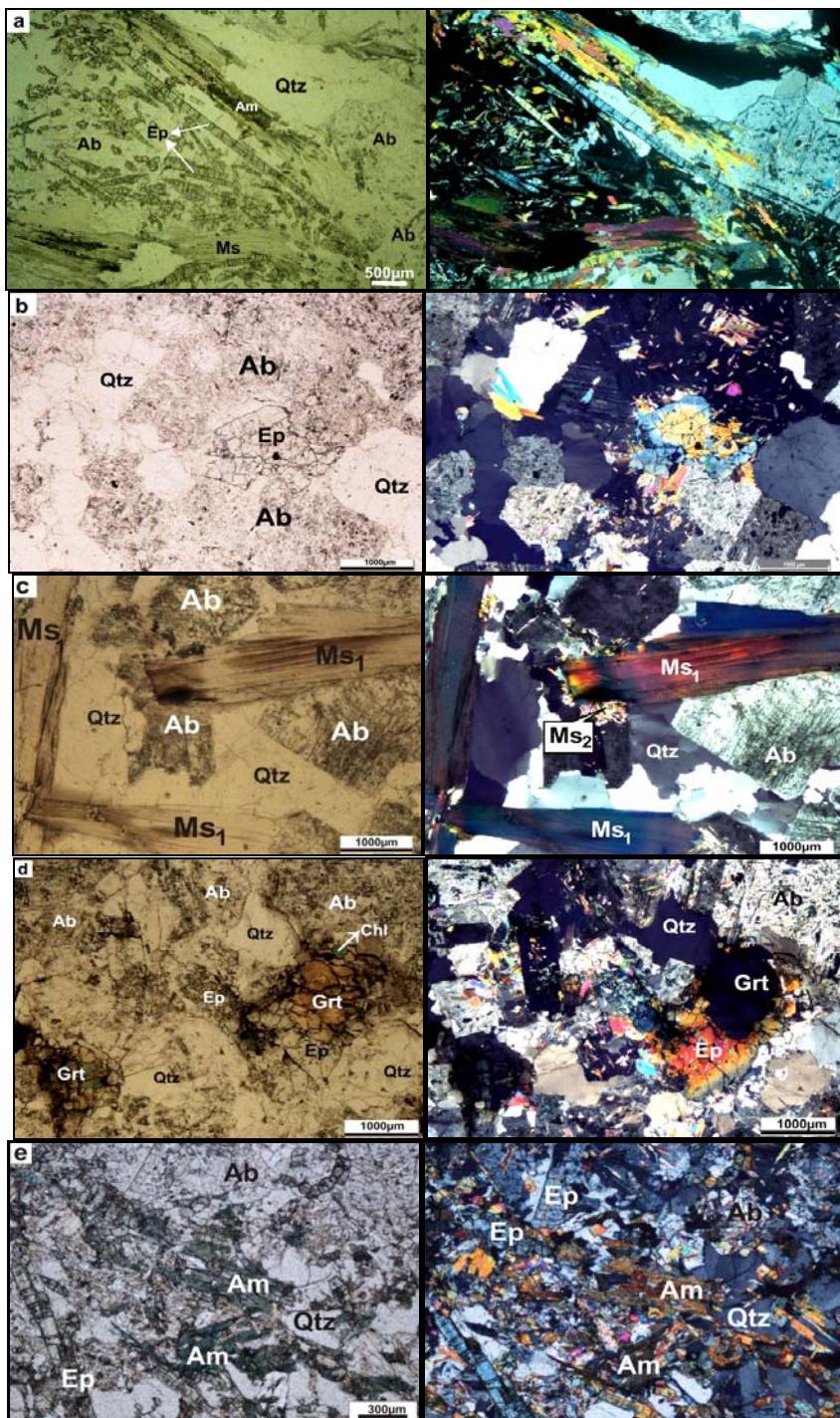


شکل ۳- a) نمونه ماکروسکوپی ترونجمیت که در آن بلورهای آلبیت، کوارتز و مسکوویت قابل مشاهده‌اند، b) نمونه ماکروسکوپی سنگ دگرگونی مجاورتی اطراف توده‌های ترونجمیتی که شامل بلورهای درشت اپیدوت، کوارتز و آمفیبول است.

منطقه‌بندي ترکيبي به صورت کاهش سازنده پيسناسخت به طرف حاشيه بلور نشان داده، داراي مرزهای خليجي و خورده شده نسبت به بلورهای آلبیت اطراف هستند (شکل‌های d-۴ b-۴ و d-۴ c-۴) ورقه‌های درشت ميكای سفید در متن سنگ و يا در فواصل بين بلورهای کوارتز و آلبیت پراكنده هستند (شکل d-۴). در ترونجمیت‌های بخش غربی نوار دگرگونی گارنت و آمفیبول نیز وجود دارند. گارنت‌ها تقریباً خود شکل بوده، به صورت بخشی توسط کلریت جانشین شده‌اند (شکل d-۴). آمفیبول به صورت ادخال در آلبیت يا به صورت بلورهای درشت در متن سنگ حضور دارد (شکل e-۴) و در بعضی موارد به صورت بخشی به کلریت تبدیل شده است.

پتروگرافی توده‌های نفوذی

کانی‌های سازنده توده‌های نفوذی منطقه عبارتند از: آلبیت + کوارتز + میکای سفید + اپیدوت (زویزیت، کلینوزویزیت و پیستاسیت) ± آمفیبول ± گارنت ± بیوتیت (علامت‌های اختصاری کانی‌ها از Kretz (۱۹۸۳) اقتباس شده است). از کانی‌های فرعی می‌توان به کلریت، تیتانیت و آپاتیت اشاره کرد. بافت آن‌ها کاملاً گرانولار بوده، هیچ‌گونه فولیاسیونی نشان نمی‌دهند. منشورهای طویل اپیدوت به صورت اتمورف بلورهای کوارتز يا آلبیت را قطع کرده و يا انواع ریزبلور آن همراه با ورقه‌های ریز میکای سفید به صورت ادخال توسط آلبیت در برگرفته شده‌اند (شکل a-۴). در برخی از نمونه‌ها نیز شاهد بلورهای درشت اپیدوت هستیم که



شکل ۴- تصاویر میکروسکوپی ترونجمیت‌های منطقه: (a) اپیدوت‌های سوزنی طوبی موجود در متن سنگ قطعه کننده چندین بلور کوارتز و آلبیت است. ادخال‌های ریز از جنس اپیدوت و سریسیت نیز در داخل بلورهای آلبیت حضور دارند (اپیدوت دگرسانی)، (b) بلور درشت اپیدوت که دارای منطقه‌بندی ترکیبی بوده و مرز تماس آن با کانی‌های مجاور به صورت خورده شده و خلیج مانند است (اپیدوت ماقمایی)، (c) دو نسل میکای سفید در سنگ وجود دارد: نسل اول (Ms₁) به صورت ورقه‌های درشت، منشأ ماقمایی دارند و آثار دگرسانی نیز نشان می‌دهند و نسل دوم (Ms₂) که به صورت ادخال در پلازیوکلاز و یا اجتماعات ریز پراکنده است و از دگرسانی پلازیوکلاز به وجود آمده‌اند، (d) گارنت و گارنت‌ها تقریباً خودشکل بوده و در حال جایگزینی توسط کلریت هستند. بلورهای اپیدوت نیز منطقه‌بندی ترکیبی نشان داده و دارای مرزهای خورده شده و خلیجی شکل با کانی‌های مجاور خود هستند، (e) بلورهای آمفیبول به صورت ادخال در آلبیت و یا به شکل بلورهای درشت‌تر در متن سنگ حضور دارند. تصاویر سمت چپ در نور طبیعی (XPL) و سمت راست در نور پلاریزه (PPL) است.

پلازیوکلاز: در این سنگ‌ها پلازیوکلازها از نوع آلبیت و یا ندرتاً الیگوکلاز (شکل ۵) هستند (Or: ۰-۱٪، Ab: ۸۶-۹۸٪، An: ۱-۱۱٪). نتایج آنالیز پلازیوکلاز در جدول ۱ ارائه شده است. این کانی به صورت بلورهای درشت دیده می‌شود و خمیره سنگ را به صورت ثانوی پر کرده است.

شیمی کانی‌ها
به منظور شناخت ترکیب شیمیایی کانی‌ها، بر هفت نمونه از ترونجمیت‌ها و یک نمونه تونالیت تجزیه ریزپردازش نقطه‌ای انجام شد. نتایج آن در جداول ۱، ۲، ۳، ۴ و ۵ آورده شده است.

جدول ۱- نتایج آنالیز ریزپردازش نقطه‌ای پلازیوکلاز توده‌های نفوذی منطقه. فرمول ساختمانی پلازیوکلاز بر اساس ۸ اکسیژن محاسبه شده است.

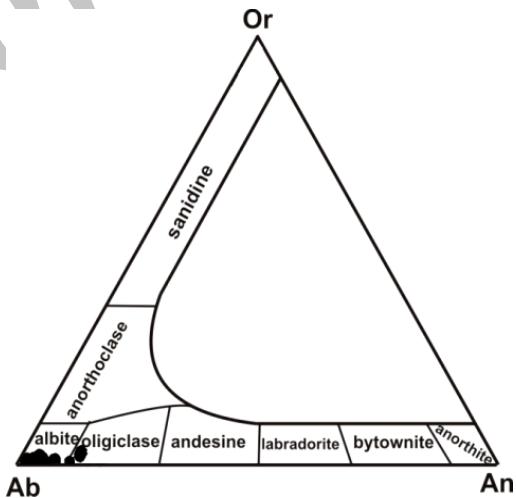
Rock type Sample No.	Tonalite		Trondhjemite											
	G200	G200	G8	G8	G10	19	19	G1a	G1a	G7	G12	G12	Hgr1	Hgr1
SiO ₂	66.9	68.58	67.86	65.09	69.1	68.66	68.82	66.43	68.07	68.2	68.37	68.44	65.57	68.55
TiO ₂	0.05	0.04	0.00	0.0	0.02	0.0	0.0	0.02	0.0	0.0	0.01	0.02	0.0	0.0
Al ₂ O ₃	20.14	20.27	20.78	22.34	19.19	18.32	18.82	20.78	19.99	19.93	19.4	19.02	22.69	20.57
FeO*	0.05	0.04	0.05	0.01	0.02	0.14	0.04	0.05	0.06	0.0	0.02	0.0	0.0	0.003
MnO	0.0	0.00	0.0	0.0	0.0	0.03	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.007	0.009	0.0
MgO	0.04	0.00	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.002	0.0	0.01	0.007	0.0	0.0	0.0
CaO	0.27	0.33	0.48	2.33	0.17	0.11	0.18	2.09	0.64	1.57	1.27	0.51	2.41	0.25
Na ₂ O	10.97	11.43	11.61	10.24	11.42	11.41	11.28	10.39	11.5	10.42	10.77	11.11	10.44	11.63
K ₂ O	0.14	0.07	0.1	0.25	0.04	0.07	0.05	0.06	0.05	0.15	0.08	0.05	0.03	0.1
Total	98.58	100.77	100.91	100.28	99.97	98.78	99.24	99.83	100.02	100.3	99.95	99.21	101.17	101.11
Si	2.97	2.97	2.94	2.85	3.01	3.03	3.02	2.91	2.97	2.97	2.98	3.0	2.85	2.96
Ti	0.001	0.001	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Al	1.05	1.03	1.06	1.15	0.98	0.95	0.97	1.07	1.02	1.02	0.99	0.98	1.16	1.04
Fe ³⁺	0.001	0.001	0.0	0.0	0.0	0.004	0.001	0.001	0.002	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Mn	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.001	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Mg	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Ca	0.01	0.01	0.02	0.1	0.008	0.005	0.008	0.09	0.03	0.07	0.05	0.02	0.11	0.01
Na	0.94	0.96	0.97	0.87	0.96	0.97	0.96	0.88	0.94	0.88	0.91	0.94	0.88	0.97
K	0.008	0.003	0.005	0.01	0.002	0.004	0.002	0.003	0.003	0.008	0.004	0.002	0.002	0.005
Sum cat.	4.98	4.97	4.99	4.98	4.96	4.96	4.96	4.95	4.96	4.95	4.94	4.94	5	4.98
Ab	97.8	98	97.2	87.5	98.9	99	98.88	89.66	96.59	91.49	93.44	97.22	88.51	98.27
An	1.3	1.6	2.2	11	0.8	0.63	0.87	10	3	7.62	6.1	2.48	11.28	1.18
Or	0.9	0.4	0.6	1.5	0.3	0.37	0.29	0.34	0.31	0.89	0.46	0.29	0.21	0.56

شده، دو نسل میکای سفید در توده‌های ترونجمیت -

تونالیت مشاهده می‌شوند: نسل اول شامل ورقه‌های درشت میکا بوده که احتمالاً حاصل تبلور در یک ماگمای پرآلومین هستند و فضای بین بلورهای پلازیوکلاز را پرکرده‌اند. نسل دوم به صورت میکاهای آنهریز (سریسیت) بوده که در داخل بلورهای درشت آلبیت قرار دارند و حاصل دگرسانی هستند.

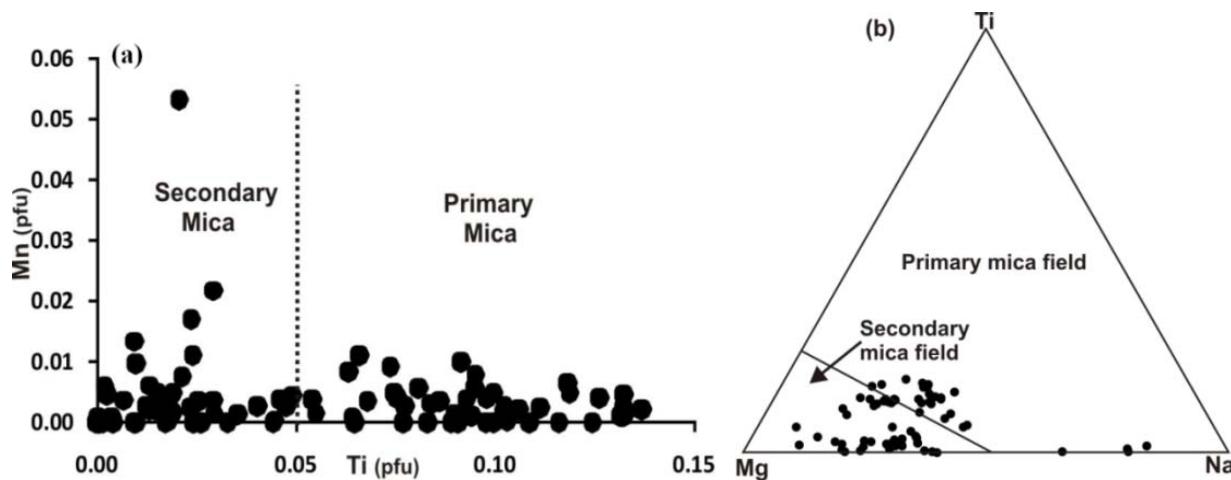
این تفاوت را می‌توان در ترکیب شیمیایی آن‌ها نیز مشاهده کرد؛ به طوری که وجود دو نسل میکای سفید ماگمایی و دگرسانی در توده‌های ترونجمیت توسط نمودارهای ژئوشیمیایی تایید شده است (شکل ۶).

مطالعات صورت گرفته توسط Miller و همکاران (۱۹۸۱) و Speer (۱۹۸۴) بیانگر آن است که میکاهای ماگمایی دارای مقادیر بیشتری Ti نسبت به میکاهای ثانوی هستند. Zen (۱۹۸۸) نیز مقادیر FeO و TiO₂ را برای میکاهای ماگمایی بترتیب: بین ۴ تا ۶ و بیشتر از ۰/۴ درصد بیان کرده است.



شکل ۵- با توجه به نمودار سه تابی آلبیت- ارتوز- آنورتیت فلدسپار نمونه‌های مورد مطالعه بیشتر از نوع آلبیت و ندرتاً الیگوکلاز هستند.

میکای سفید: با توجه به محاسبه فرمول میکای سفید، درصد و نوع سازنده‌های موجود در آن به قرار زیر هستند: مسکوویت ۲۶ تا ۶۹ درصد، سلادونیت ۹ تا ۴۶ درصد، پاراگونیت ۸ تا ۳۳ درصد، فلوگوپیت ۰ تا ۵ درصد (جدول ۲). همان‌طور که در بخش قبلی نیز اشاره



شکل ۶- با توجه به نمودار دوتایی (a) و نمودار مثلثی (b) ترکیب شیمیایی میکاهای سفید (Miller *et al.*, 1981) (میکاهای موجود در تونالیت و ترونجمیت‌های منطقه در محدوده هر دو گروه میکاهای غنی از Ti (ماگمایی) و میکاهای فقیر از Ti (ثانوی) قرار می‌گیرند.

جدول ۲- نتایج آنالیز ریزپردازش نقطه‌ای میکای سفید توده‌های نفوذی منطقه. فرمول ساختمانی این کانی بر اساس ۱۲ اکسیژن محاسبه شده است (P = فاز اولیه یا ماگمایی، S = فاز ثانویه یا دگرسانی است).

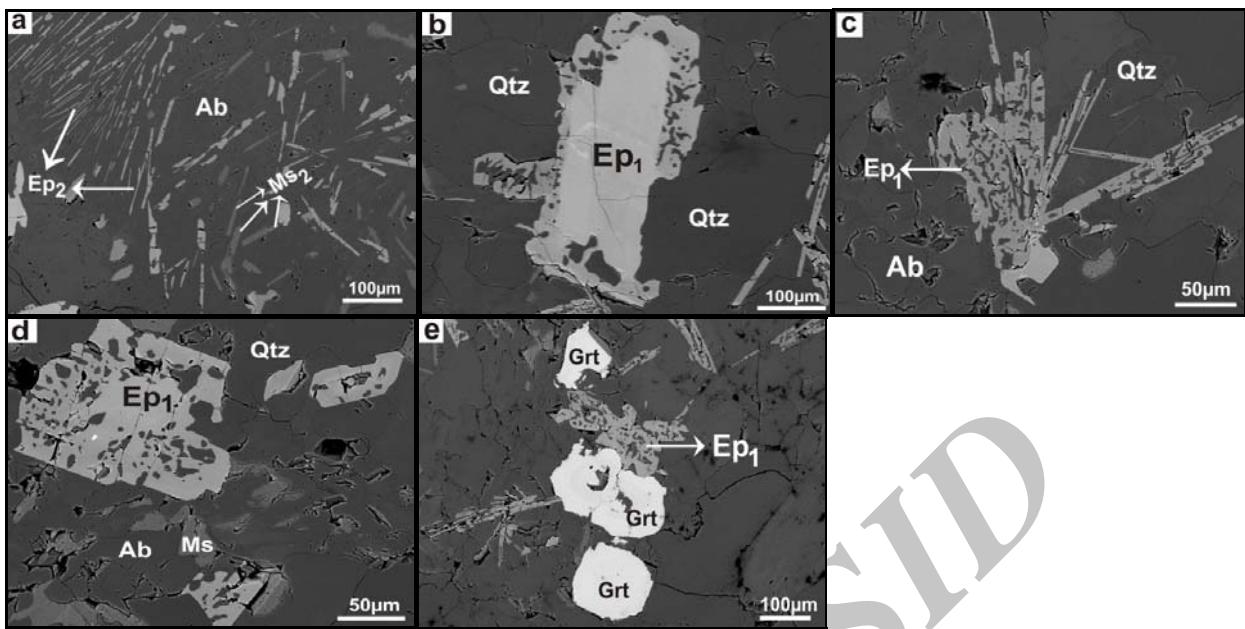
Rock type	Tonalite		Trondhjemite											
	Sample No.	G200	G200	G8	G8	G10	G10	19	19	G1a	G1a	G7	G7	G12
Mica type		S.	P.	P.	S.	S.	P.	S.	P.	S.	P.	P.	S.	S.
SiO ₂	48.27	46.72		46.11	52.54	50.92	46.49	49.56	46.31	46.84	49.34	47.63	47.85	48.45
TiO ₂	0.44	1.14		0.93	0.01	0.14	0.92	0.028	0.99	1.12	0.12	1.14	0.61	0.13
Al ₂ O ₃	30.54	31.15		29.95	29.39	25.59	29.6	28.61	28.18	28.97	29.55	28.52	27.14	27.64
FeO*	2.66	3.2		5.26	1.89	1.79	3.44	3.05	5.11	3.22	1.72	3.17	3.37	1.97
MnO	0.02	0.01		0.01	0.005	0.01	0.06	0.04	0.02	0.0	0.02	0.05	0.07	0.01
MgO	2.48	1.92		2.71	1.98	3.63	2.17	2.55	2.66	2.02	2.43	1.95	2.57	6.45
CaO	0.0	0.01		0.0	0.09	0.0	0.005	0.03	0.01	0.0	0.01	0.01	0.05	0.0
Na ₂ O	0.79	0.82		0.67	2.91	0.33	0.96	0.61	0.76	0.82	0.89	0.77	0.44	0.85
K ₂ O	9.82	9.77		10.4	8.26	10.16	9.32	9.89	9.72	9.64	9.69	9.7	10.3	9.95
H ₂ O	4.48	4.45		4.46	4.61	4.4	4.37	4.45	4.37	4.35	4.46	4.37	4.38	4.36
Total	95.08	94.85		96.08	96.13	92.6	92.9	94.41	93.81	92.68	93.81	93.29	93.47	92.48
Si	6.44	6.29		6.18	6.82	6.93	6.37	6.66	6.34	6.45	6.63	6.53	6.68	6.66
Ti	0.04	0.11		0.09	0.001	0.01	0.09	0.002	0.1	0.11	0.01	0.11	0.06	0.01
AlIV	1.55	1.7		1.81	1.17	1.06	1.62	1.33	1.65	1.54	1.36	1.46	1.31	1.33
AlVI	3.25	3.23		2.92	3.32	3.04	3.16	3.2	2.9	3.16	3.31	3.14	3.07	3.13
Fe ²⁺	0.29	0.32		0.03	0.2	0.2	0.32	0.34	0.2	0.37	0.19	0.36	0.38	0.22
Fe ³⁺	0.0	0.03		0.49	0.0	0.0	0.06	0.0	0.34	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Mn	0.002	0.001		0.001	0.0	0.0	0.007	0.004	0.002	0.0	0.002	0.006	0.008	0.002
Mg	0.49	0.38		0.54	0.38	0.73	0.44	0.51	0.54	0.41	0.48	0.39	0.52	0.7
Ca	0.0	0.001		0.0	0.01	0.0	0.0	0.0	0.002	0.0	0.002	0.008	0.0	0.001
Na	0.2	0.21		0.17	0.73	0.08	0.25	0.16	0.2	0.22	0.23	0.2	0.11	0.22
K	1.67	1.67		1.78	1.36	1.76	1.63	1.69	1.7	1.69	1.66	1.69	1.79	1.74
Sum cat.	13.93	13.91		14.0	13.99	13.81	13.94	13.9	13.97	14.3	13.87	13.89	13.93	14.01
Ms	59	62		59	26	47	56	54	53	56	54	54	52	55
Phl	4	5		5	0	0	5	3	5	3	0	1	2	0
Cel	22	14		9	39	46	17	33	16	22	31	26	34	32
Pg	10	11		8	33	4	13	8	10	11	12	10	6	8

جدول ۲- ادامه.

Rock type	Trondhjemite							
Sample No.	G21	G21	G18	G18	G11	G11	Hgr1	Hgr1
Mica type	S.	P.	S.	P.	S.	S.	P.	P.
SiO ₂	50.1	48.06	49.51	48.8	50.71	49.44	47.15	48.35
TiO ₂	0.26	0.75	0.44	0.83	0.09	0.29	1.13	0.57
Al ₂ O ₃	27.81	27.51	28.71	28.67	31.32	29.84	29.76	32.63
FeO*	3.82	4.92	2.8	3.49	1.77	2.91	4.64	1.33
MnO	0.0	0.0	0.0	0.02	0.12	0.19	0.01	0.0
MgO	3.06	3.0	3.01	3.03	1.88	1.9	2.41	2.28
CaO	0.001	0.008	0.04	0.02	0.0	0.04	0.0	0.0
Na ₂ O	0.44	0.37	0.58	0.4	0.19	0.24	0.52	1.48
K ₂ O	10.6	10.55	10.68	10.64	11.31	11.17	10.75	9.39
Total	95.84	94.95	95.36	95.78	96.4	96.1	96.4	96.06
Si	6.67	6.5	6.6	6.51	6.6	6.59	6.31	6.35
Ti	0.02	0.07	0.04	0.08	0.0	0.02	0.11	0.06
Al ^{IV}	1.32	1.49	1.39	1.48	1.39	1.4	1.68	1.64
Al ^{VI}	3.04	2.88	3.12	3.02	3.4	3.28	3.0	3.4
Fe ²⁺	0.4	0.28	0.31	0.3	0.19	0.32	0.24	0.14
Fe ³⁺	0.02	0.24	0.0	0.07	0.0	0.0	0.24	0.0
Mn	0.0	0.0	0.0	0.0	0.01	0.02	0.001	0.0
Mg	0.6	0.6	0.6	0.6	0.36	0.37	0.48	0.44
Ca	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Na	0.12	0.1	0.13	0.1	0.05	0.06	0.13	0.37
K	1.8	1.82	1.81	1.81	1.87	1.9	1.83	1.57
Sum cat.	13.99	13.98	14.0	13.97	13.87	13.96	14.02	13.96
Ms	57	59	61	61	69	64	60	57
Phl	5	5	4	5	0	1	5	3
Cel	33	25	30	25	28	30	15	17
Pg	5	4	5	4	3	3	6	19

(Tulloch, 1979; Carcangiu *et al.*, 1997). داده‌های تجربی بیانگر آن است که اپیدوت‌های ماغمایی در اعماق ۲۰ تا ۳۰ کیلومتری تشکیل می‌شوند (Naney, 1983; Zen and Hammarstrom, 1984) وجود اپیدوت ماغمایی در ترونجمیت‌ها، تبلور در اعماق و صعود سریع توده ماغمایی را بازگو می‌کند (Brandon *et al.*, 1996) در گرانیت‌هایی که به صورت دیاپیری و با نرخ صعود پایین جایگزین می‌شوند، اپیدوت‌های ماغمایی، قبل از تبلور نهایی، جذب ماغما شده، در آن حل می‌شوند، اما در گرانیت‌هایی همانند ترونجمیت‌های منطقه مورد مطالعه اشکال سیل مانند آن‌ها باعث تسهیل جایگزینی و افزایش سرعت صعود شده و در نتیجه اپیدوت‌های ماغمایی متبلور شده در اعماق حفظ شده‌اند. بنابراین، از اپیدوت‌های ماغمایی می‌توان به عنوان شاخص فشار و سرعت صعود ماغما استفاده کرد.

اپیدوت: مقدار پیستاسیت ($X_{ps} = Fe^{3+} / (Fe^{3+} + Al^{3+})$) موجود در اپیدوت‌ها از ۳ تا ۳۰ درصد متغیر است (جدول ۳). در بعضی از بلورهای درشت اپیدوت، بیرفرنژانس از حاشیه به مرکز افزایش می‌یابد که بیانگر افزایش میزان سازنده پیستاسیت است. میزان TiO_2 موجود در اپیدوت‌ها از ۰/۰۲ تا ۰/۳۳ درصد متغیر است (جدول ۳). بر خلاف اپیدوت‌های دانه ریز محصور در بلورهای آلیت، بیشتر اپیدوت‌های درشت و طویل دارای مرز نامنظم و دندانه‌دار با پلاژیوکلازهای مجاور خود بوده (شکل‌های b-۴ و d-۴)، شواهد انحلال به صورت بافت غریبی در آن‌ها موجود است (شکل ۷). اپیدوت‌های ماغمایی معمولاً حاوی کمتر از ۰/۲ درصد TiO_2 بوده، شواهد انحلال در مذاب را نشان می‌دهند (Evans and Vance, 1987) پیستاسیت موجود در اپیدوت‌های غیرماغمایی کمتر از



شکل ۷- تصاویر BSE اپیدوت‌های دگرسانی و مagmaی. (a) اپیدوت‌های ریز مسکوویت (Ms₂) محصور در بلورهای آلیت که حاصل دگرسانی آن هستند، (b) بلور درشت اپیدوت مagmaی (Ep₁) که از حاشیه در حال تجزیه و واکنش با مذاب اولیه است، (c) منشورهای طویل و بلور درشت اپیدوت مagmaی، (d) در نتیجه عدم تعادل و انحلال در مذاب اطراف اپیدوت بافت غربال مانندی نشان می‌دهند، (e) اپیدوت‌های magmaی همزیست با گارنت magmaی.

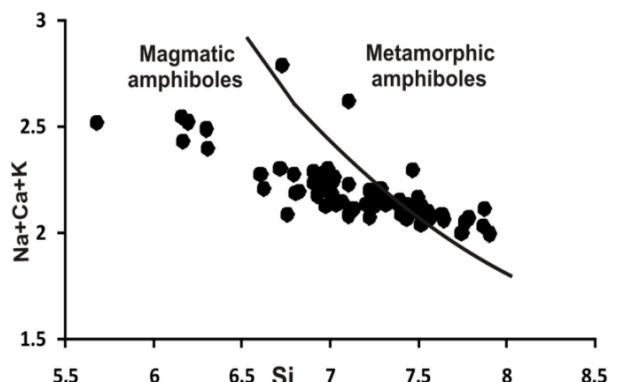
جدول ۳- نتایج آنالیز ریزپرداز نقطه‌ای اپیدوت توده‌های نفوذی منطقه فرمول ساختمانی بر اساس ۱۲/۵ اکسیژن محاسبه شده است
P = فاز اولیه یا magmaی، S = فاز ثانویه یا دگرسانی است.

Rock type Sample No.	Tonalite G200	Trondhjemite															
		G11	G8	G8	G10	G10	19	19	G1a	G1a	G7	G7	G12	G18	G21	Hgr1	Hgr1
Ep type	S.	P.	S.	P.	S.	P.	P.	P.	S.	S.	S.	S.	S.	S.	P.	S.	P.
SiO ₂	37.68	37.97	37.88	37.91	38.61	38.1	37.25	37.54	38.19	38.51	38.81	38.42	38.18	38.12	37.7	39.12	37.18
TiO ₂	0.25	0.15	0.28	0.21	0.16	0.33	0.11	0.05	0.15	0.21	0.22	0.31	0.02	0.21	0.09	0.06	0.14
Al ₂ O ₃	26.79	25.75	28.52	23.98	26.59	24.37	22.91	22.83	25.2	25.83	24.52	25.39	30.75	25.61	25.31	33.68	23.02
Fe ₂ O ₃	9.75	11.1	6.96	13.23	6.38	9.59	13.08	13.35	10.01	9.25	9.04	8.31	1.59	11.16	11.48	1.65	15.69
MnO	0.13	0.37	0.3	0.54	2.28	0.52	0.26	0.08	0.46	0.21	0.28	0.28	0.0	0.31	0.24	0.13	0.38
MgO	0.15	0.07	0.08	0.01	0.12	0.13	0.02	0.008	0.13	0.13	0.15	0.26	0.01	0.04	0.03	0.03	0.02
CaO	22.39	22.84	23.82	22.7	22.86	22.12	22.92	22.95	23.2	23.13	22.38	22.47	23.37	22.75	22.77	24.09	22.3
Na ₂ O	0.05	0	0.02	0.4	0.04	0.01	0.0	0.0	0.48	0.009	0.02	0.01	0.04	0.0	0.01	0.0	0.009
Total	98.01	98.2	97.99	98.4	95.22	95.2	96.95	96.84	97.87	98.2	95.55	95.34	94.32	98.1	97.63	98.8	98.94
Si	2.97	2.98	2.95	2.99	3.07	3.07	3.0	3.02	3.01	3.03	3.1	3.07	3.03	2.99	2.98	2.94	2.95
Ti	0.014	0.008	0.01	0.01	0.009	0.02	0.007	0.003	0.009	0.01	0.01	0.01	0.001	0.01	0.005	0.003	0.008
Al	2.48	2.38	2.61	2.23	2.49	2.31	2.17	2.16	2.34	2.39	2.31	2.39	2.86	2.36	2.36	2.99	2.15
Fe ³⁺	0.57	0.65	0.4	0.78	0.38	0.58	0.79	0.8	0.59	0.54	0.54	0.5	0.09	0.65	0.68	0.09	0.93
Mn	0.007	0.02	0.01	0.03	0.01	0.03	0.01	0.005	0.02	0.01	0.01	0.007	0.0	0.01	0.01	0.007	0.02
Mg	0.01	0.008	0.01	0.001	0.01	0.01	0.003	0.001	0.01	0.01	0.01	0.03	0.002	0.005	0.004	0.003	0.003
Ca	1.89	1.92	1.98	1.91	1.95	1.9	1.98	1.97	1.96	1.95	1.92	1.92	1.98	1.91	1.93	1.94	1.89
Na	0.007	0.0	0.0	0.0	0.006	0.001	0.0	0.0	0.07	0.001	0.003	0.002	0.006	0.0	0.0	0.0	0.001
Sum. Cat.	7.94	7.96	7.97	7.95	7.92	7.92	7.96	7.95	8	7.93	7.9	7.93	7.96	7.93	7.97	7.97	7.97
Xps	19	21	13	26	13	20	26	27	20	18	19	17	3	21	22	3	30

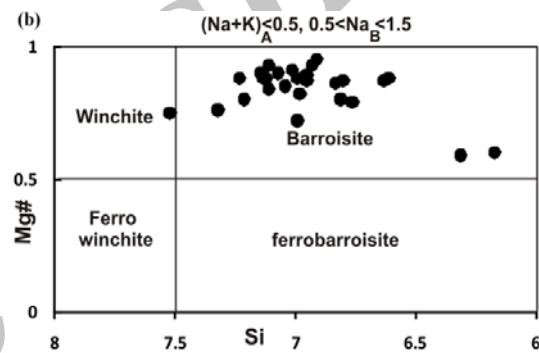
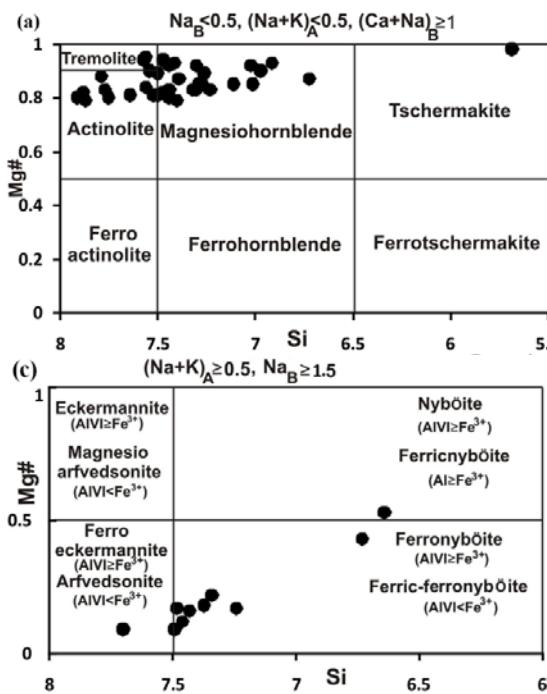
آمفیبول‌های آذرین از انواع دگرگونی (Leake *et al.*, 1971) آمفیبول‌های مورد مطالعه از هر دو نوع آذرین و دگرگونی هستند (شکل ۸).

آمفیبول: آمفیبول تنها در توده‌های ترونجمیتی که در بخش غربی نوار magmaی بیرونزدگی دارند، مشاهده شده است (شکل ۱-۳). در نمودار متمایز کننده

با توجه به مقادیر سدیم موجود در جایگاه B، فرمول شیمیایی بیشتر آمفیبول‌ها از نوع کلسیک و کلسیک-سدیک بوده، اما انواع سدیک نیز در یک نمونه از توده‌های ترونجمیتی منطقه موجود هستند. مطابق پارامترها و نمودارهای تقسیم‌بندی آمفیبول‌ها (Leake *et al.*, 2004) آمفیبول‌های مورد مطالعه منیزیوهورنبلند، اکتینولیت، باروبیزیت، فریک‌فرونبیوئیت و بهندرت ترمولیت، وینچیت و آرفودسونیت هستند (شکل ۹).



شکل ۸- با توجه به نمودار متمازیکنده آمفیبول‌های ماقمایی و دگرگونی (Leake *et al.*, 1971)، آمفیبول‌های مورد مطالعه از هر دو نوع ماقمایی و غیرماقمایی (دگرگونی) هستند.



شکل ۹- مطابق پارامترها و نمودارهای تقسیم‌بندی آمفیبول‌ها (Leake *et al.*, 2004) آمفیبول‌های مورد مطالعه اغلب از نوع: (a) منیزیوهورنبلند و اکتینولیت، (b) باروبیزیت، و (c) فریک‌فرونبیوئیت و آرفودسونیت $\{AlVI < Fe^{3+}\}$ هستند.

سفید و اپیدوت) در این توده‌های نفوذی قابل شناسایی است: اولین نسل آمفیبول‌ها (ادخال‌های آمفیبول) نسبت به نسل بعدی دارای مقادیر بیشتری Al و Ti هستند که بیانگر تبلور آن‌ها تحت فشار و حرارت بالاتر نسبت به آمفیبول‌های نسل دوم (حاصل دگرسانی آمفیبول‌های ماقمایی نسل اول) است.

از نکات در خور توجه غنی بودن نسبی هر دو نسل آمفیبول (بجز آمفیبول‌های آلکالن) از منیزیم است ($Mg\# = 0.64-0.95$). با توجه به خصوصیات میکروسکوپی (ادخال‌های ریز آمفیبول موجود در آلبیت و آمفیبول‌های درشت موجود در متن سنگ) و داده‌های شیمیایی (جدول ۴)، دو نسل آمفیبول (همانند میکائی

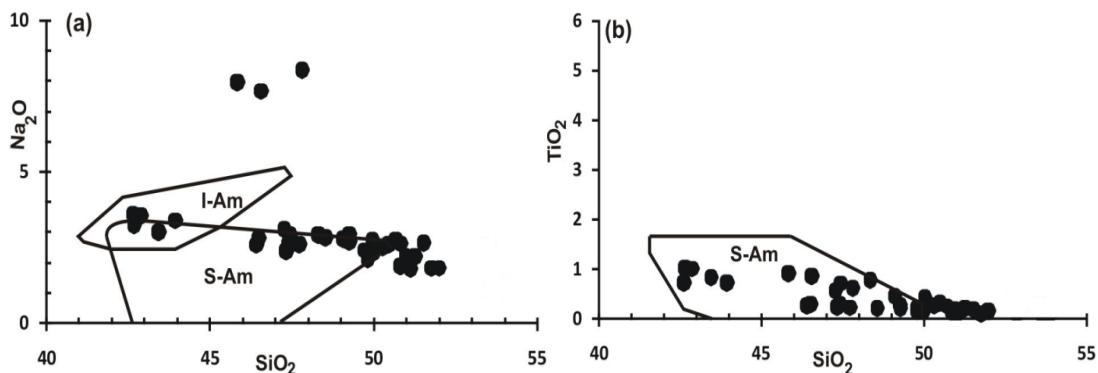
جدول ۴- نتایج آنالیز ریزپردازش نقطه‌ای آمفیبول توده‌های نفوذی منطقه. فرمول ساختمانی بر اساس ۲۳ اکسیژن محاسبه شده است (P = فاز اولیه یا ماقمایی، S = فاز ثانویه یا دگرسانی، Act = اکتینولیت، H = هورنبلند، Na-Am = آمفیبول سدیک، Ca = آمفیبول کلسیک-سدیک).

Rock type Sample No.	Trondhjemite																
	19	19	19	19	19	19	G8	G8	G8	G8	G12	G12	G12	G12	G12	G12	
Am. type	S. (Act)	P. (Hb)	P. (Hb)	P. (Act)	S. (Hb)	P. (Hb)	P. (Ca-Na-Am)	P. (Hb)	P. (Act)	S. (Act)	S. (Act)	S. (Act)	P. (Ca-Na-Am)	P. (Ca-Na-Am)	P. (Ca-Na-Am)		
SiO ₂	52.13	47.42	50.98	51.03	54.23	48.22	53.49	49.3	51.12	55.51	53.87	53.96	52.85	49.1	42.9	43.97	42.68
TiO ₂	0.14	0.27	0.16	0.1	0.04	0.14	0.26	0.28	0.14	0.02	0.07	0.11	0.08	0.43	1.02	0.7	1.0
Al ₂ O ₃	3.99	9.67	6.17	5.1	0.97	5.88	8.84	7.4	6.44	2.2	4.23	4.99	5.27	8.95	14.15	13.75	14.45
FeO*	13.69	15.75	15.07	14.36	9.35	15.04	11.66	16.09	10.68	8.57	9.26	8.48	8.65	10.78	14.93	12.27	15.34
C ₂ O ₃	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.01	0.0	0.0	0.0	0.0	0.03	0.0	0.04	0.03
MnO	0.29	0.32	0.32	0.26	0.36	0.23	0.25	0.55	0.34	0.26	0.18	0.22	0.22	0.18	0.27	0.31	0.24
MgO	14.75	11.15	12.49	13.78	17.98	13.35	13.87	12.76	15.11	17.37	17.99	16.99	16.56	13.46	8.96	10.83	9.22
CaO	10.3	9.64	9.55	10.59	12.81	10.34	9.44	8.79	10.47	12.07	11.71	10.81	10.4	9.64	9.23	9.41	9.27
Na ₂ O	1.77	2.64	2.24	1.88	0.25	2.12	2.43	2.95	1.77	0.66	1.18	1.77	1.9	2.74	3.52	3.4	3.2
K ₂ O	0.23	0.29	0.19	0.33	0.06	0.44	0.26	0.28	0.24	0.09	0.1	0.15	0.11	0.27	0.52	0.49	0.52
Total	96.85	97.0	97.15	97.38	95.03	93.64	97.64	95.49	96.37	96.79	97.45	97.32	96.19	95.62	95.5	95.24	96.37
Si	7.51	6.95	7.4	7.4	7.8	7.2	7.39	7.12	7.35	7.89	7.52	7.59	7.54	7.16	6.46	6.55	6.38
Ti	0.01	0.03	0.01	0.01	0.0	0.01	0.02	0.03	0.01	0.0	0.0	0.01	0.0	0.04	0.11	0.07	0.11
AlIV	0.48	1.04	0.59	0.58	0.16	0.79	0.6	0.87	0.64	0.1	0.47	0.4	0.45	0.83	1.53	1.44	1.61
AlVI	0.19	0.62	0.45	0.28	0.0	0.22	0.83	0.38	0.45	0.26	0.22	0.41	0.43	0.7	0.97	0.96	0.92
Fe ²⁺	1.04	1.33	1.31	1.29	0.88	0.6	0.37	0.11	0.86	1.01	0.28	0.78	0.73	1.1	1.64	1.26	1.4
Fe ³⁺	0.54	0.53	0.46	0.39	0.21	1.14	0.87	1.64	0.38	0.0	0.71	0.19	0.26	0.19	0.21	0.23	0.45
Mn	0.03	0.03	0.03	0.03	0.04	0.03	0.02	0.06	0.04	0.03	0.02	0.02	0.02	0.03	0.04	0.03	0.03
Mg	3.16	2.43	2.7	2.98	3.86	2.97	2.85	2.75	3.24	3.68	3.74	3.56	3.52	2.92	2.01	2.4	2.05
Cr	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Ca	1.59	1.51	1.48	1.64	1.97	1.65	1.39	1.36	1.61	1.83	1.75	1.63	1.59	1.5	1.49	1.5	1.48
Na	0.49	0.75	0.63	0.53	0.06	0.6	0.7	0.85	0.49	0.18	0.32	0.48	0.52	0.77	1.02	0.98	0.92
K	0.04	0.05	0.03	0.06	0.01	0.08	0.04	0.05	0.04	0.01	0.01	0.02	0.02	0.05	0.1	0.09	0.1
Sum Cat.	15.08	15.27	15.09	15.19	14.99	15.29	15.08	15.22	15.11	14.99	15.04	15.09	15.08	15.61	15.57	15.52	15.45
Mg#	0.75	0.64	0.67	0.69	0.71	0.73	0.88	0.95	0.79	0.78	0.92	0.81	0.82	0.72	0.55	0.65	0.59

Rock type Sample No.	Trondhjemite														
	G11	G11	G11	G11	G11	G21	G21	G21	G21	G21	G21	G18	G18	G18	G18
Am. type	P. (Na Am)	P. (Na Am)	P. (Na Am)	P. (Na Am)	P. (Na Am)	P. (Ca-Na Am)	S. (Act)	S. (Act)	P. (Ca-Na Am)						
SiO ₂	46.58	53.4	54.34	45.86	52.89	47.27	46.53	48.34	50.31	50.03	50.71	49.77	53.69	54.34	51.29
TiO ₂	0.84	0.65	0.53	0.89	1.26	0.54	0.27	0.76	0.24	0.41	0.26	0.19	0.06	0.04	0.19
Al ₂ O ₃	8.21	5.19	5.12	4.93	3.77	10.75	10.53	9.03	7.33	8.05	7.96	7.78	4.02	3.93	7.43
FeO*	25.56	23.33	23.12	32.51	23.68	17.61	17.59	18.17	15.7	3.43	13.49	14.73	7.99	8.37	12.66
C ₂ O ₃	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
MnO	0.09	0.03	0.08	0.01	0.05	0.24	0.23	0.33	0.3	0.28	0.11	0.38	0.2	0.27	0.27
MgO	3.73	0.96	0.95	2.42	1.74	10.64	10.41	10.72	13.03	12.38	13.77	12.99	18.38	18.03	14.56
CaO	1.13	2.0	1.82	1.52	2.1	8.61	9.37	8.61	9.29	9.32	9.09	9.87	11.77	11.64	9.97
Na ₂ O	7.67	12.16	11.41	7.91	12.08	3.07	2.82	2.9	2.49	2.56	2.77	2.42	1.13	1.16	2.18
K ₂ O	4.05	0.01	0.06	1.57	0.19	0.41	0.37	0.47	0.31	0.26	0.21	0.24	0.13	0.11	0.18
Total	97.89	97.78	97.46	97.65	97.8	98.18	98.15	99.3	99.05	99.03	98.37	98.37	97.37	97.89	98.73
Si	7.15	8.0	8.0	7.38	8.0	6.83	6.83	6.99	7.19	7.13	7.23	7.17	7.56	7.62	7.26
Ti	0.09	0.07	0.06	0.1	0.14	0.05	0.03	0.08	0.02	0.04	0.02	0.02	0.0	0.0	0.02
AlIV	0.85	0.0	0.0	0.62	0.0	1.16	1.16	1.0	0.81	0.86	0.77	0.83	0.44	0.38	0.74
AlVI	0.6	0.82	0.91	0.31	0.64	0.66	0.65	0.53	0.43	0.49	0.56	0.49	0.23	0.27	0.5
Fe ²⁺	2.38	2.95	2.91	4.37	3.01	0.31	0.57	0.48	0.31	0.4	0.13	0.44	0.26	0.34	0.24
Fe ³⁺	0.69	0.0	0.0	0.0	0.0	1.63	1.42	1.54	1.4	1.38	1.32	1.19	0.6	0.57	1.13
Mn	0.01	0.0	0.01	0.0	0.0	0.02	0.02	0.04	0.03	0.03	0.01	0.04	0.02	0.03	0.03
Mg	0.75	0.21	0.21	0.58	0.36	2.29	2.27	2.31	2.78	2.63	2.92	2.79	3.86	3.77	3.07
Cr	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Ca	0.18	0.32	0.29	0.26	0.33	1.33	1.47	1.31	1.42	1.42	1.39	1.52	1.77	1.75	1.51
Na	2.25	3.57	3.33	2.46	3.57	0.83	0.78	0.79	0.67	0.69	0.74	0.66	0.3	0.31	0.58
K	0.79	0.0	0.01	0.32	0.01	0.07	0.07	0.08	0.05	0.04	0.03	0.04	0.02	0.02	0.03
Sum Cat.	16.09	16.06	15.95	16.4	16.02	15.18	15.27	15.15	15.12	15.11	15.12	15.16	15.06	15.06	15.11
Mg#	0.23	0.06	0.07	0.11	0.1	0.87	0.79	0.82	0.89	0.86	0.95	0.86	0.93	0.91	0.92

و $\text{Ca} > 1.6$ (Zen and Hammarstrom, 1984) منشأ آذرین آنهاست و مقادیر تیتانیوم و سدیم آن‌ها نیز حاکی از تشکیل آن‌ها در مagmaهای جزایر قوسی مناطق فرورانش (Coltorti *et al.*, 2007) است (شکل ۱۰).

به احتمال زیاد آمفیبول‌های که به صورت ادخال در آلبیت قرار دارند، از تاثیر دگرسانی‌های بعدی در امان مانده‌اند. شاخص‌های ژئوشیمیایی فرمول ساختمانی این $\text{Si} < 7.5$ (Leake *et al.*, 1971) نوع از آمفیبول‌ها از قبیل



شکل ۱۰- در نمودارهای متمایز کننده آمفیبول مagmaهای داخل صفحه‌ای از انواع موجود در مناطق فرورانش (Coltorti *et al.*, 2007) ترکیب شیمیایی آمفیبول‌های مورد مطالعه غالباً در محدوده آمفیبول‌های مناطق فرورانش قرار می‌گیرند (a: آمفیبول مagmaهای داخل صفحه‌ای و b: آمفیبول مناطق فرورانش).

(شکل ۱۱) است، اما در گارنت نمونه Hgr1 منطقه‌بندی بارز و مشخصی دیده نمی‌شود (شکل ۱۲) از طرفی گارنت‌های نمونه Hgr1 در حال جایگزینی به وسیله کلریت و اپیدوت است (شکل ۴-d)، در حالی که گارنت‌های موجود در نمونه G11 سالم و فاقد آثار تجزیه هستند.

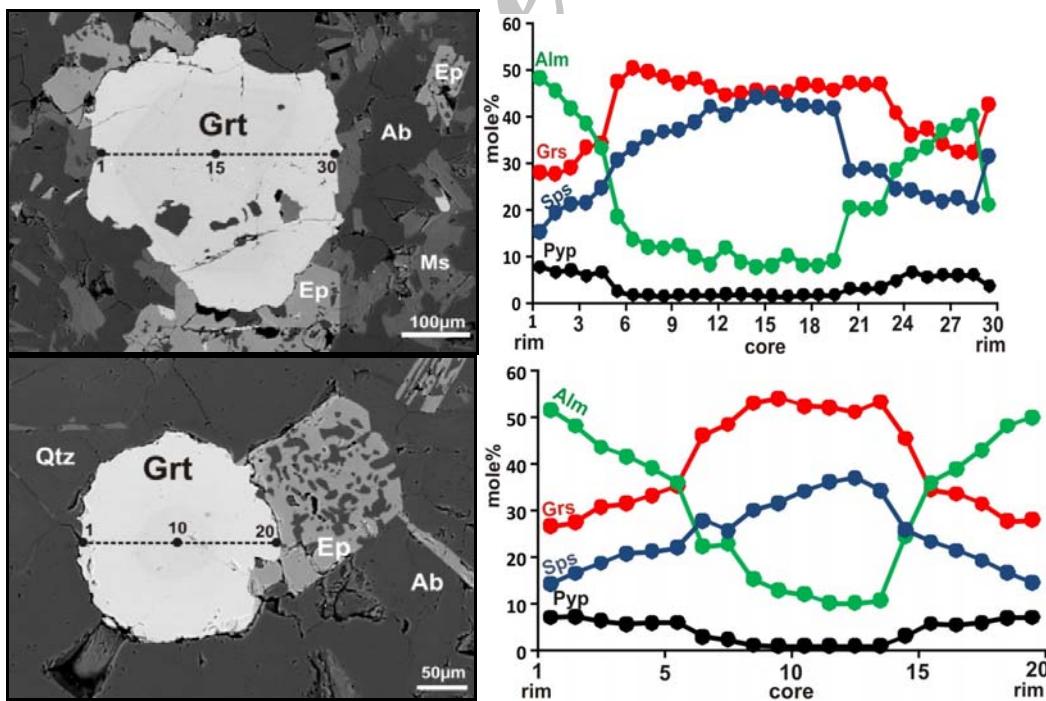
سه منشأ برای حضور گارنت در سنگ‌های magmaی فلزیک در نظر گرفته‌اند (Stone, 1988; Green, 1992; Green and Ringwood, 1968): (الف) منشأ magmaی حاصل از ترکیب شیمیایی مناسب (magmaی آبدار غنی از آلومینیم و آهن)؛ (ب) منشأ magmaی حاصل از تبلور magma در فشار بالا؛ (پ) گارنت‌ها غیر magmaی که به صورت زنونکریست پس از جدا شدن از سنگ‌های دگرگونی یا از قطعات رستیت موجود در اعمق، توسط magma به سطح منتقل می‌شوند.

گارنت: از گارنت موجود در مرکز دو نمونه از توده‌های ترونجمیتی تجزیه شیمیایی به عمل آمد (جدول ۵). گارنت موجود در این دو توده از نظر ترکیبی تفاوت قابل ملاحظه‌ای را نشان می‌دهند.

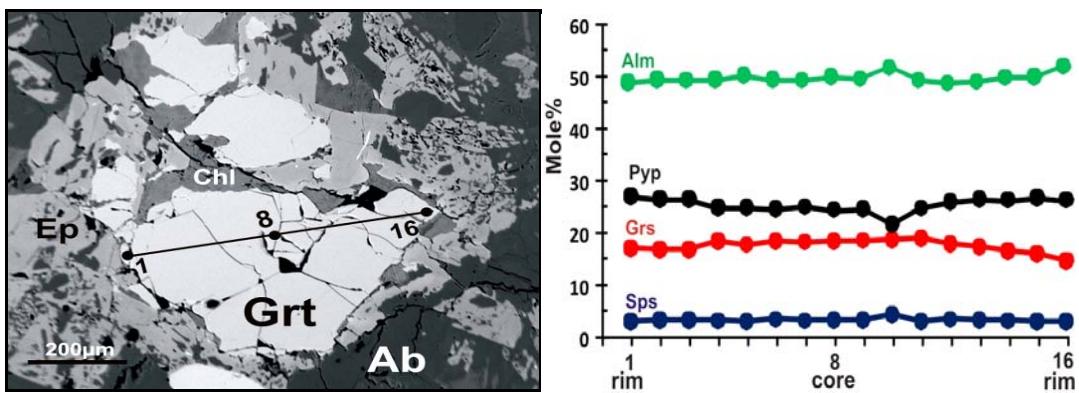
عنصر اصلی تشکیل‌دهنده گارنت نمونه Hgr1 آلماندین است (۵۰ تا ۵۱ درصد) و از سازنده‌های دیگر آن می‌توان به پیروپ (۲۵ تا ۲۶ درصد)، گروسولار (۱۷ تا ۱۹ درصد) و اسپیسارتین (۳ درصد) اشاره کرد، در صورتی که بر خلاف این نمونه، گارنت‌های نمونه G11 غنی از سازنده اسپیسارتین (۱۴ تا ۳۷ درصد) و فقیر از سازنده پیروپ (۰ تا ۷ درصد) هستند و متتشکله‌های آلماندین و گروسولار به ترتیب ۸ تا ۴۹ و ۲۷ تا ۵۱ درصد ترکیب شیمیایی گارنت را تشکیل می‌دهند. از تفاوت‌های بارز دیگر این دو نوع گارنت، وجود منطقه‌بندی منظم و متقارن در گارنت‌های نمونه G11

جدول ۵- نتایج آنالیز ریزپرداز نقطه‌ای گارنت، بیوتیت، کلریت و تیتانیت توده‌های نفوذی منطقه (ترونجمیت). فرمول ساختمانی گارنت بر اساس ۱۲ اکسیژن، بیوتیت ۱۱ اکسیژن، تیتانیت ۴ اکسیژن و کلریت ۲۸ اکسیژن محاسبه شده است.

Sample No.	Hgr1				G11				G7				Chl	Tit
Mineral	Grt				Grt				Bt				Chl	Tit
Position	rim	rim	core	core	rim	rim	core	core	38.84	40.77	43.49	45.68	27.83	30.41
SiO ₂	37.84	38.05	37.88	37.84	36.68	37.64	36.15	36.51	38.84	40.77	43.49	45.68	27.83	30.41
TiO ₂	0.41	0.43	0.48	0.46	0.3	0.3	0.59	0.35	2.33	1.74	2.16	1.57	0.02	37.63
Al ₂ O ₃	21.62	21.79	21.88	21.45	20.24	20.44	19.18	19.68	12.47	11.74	14.3	16.9	20.48	1.85
FeO*	25.73	25.98	25.41	26.02	24.75	23.74	8.98	9.23	23.37	24.54	18.01	15.88	16.31	0.67
MnO	1.63	1.53	1.48	1.62	6.73	6.46	19.03	16.1	0.17	0.14	0.11	0.07	0.19	0.09
MgO	6.86	6.46	6.43	6.39	1.95	1.81	0.41	0.22	7.76	7.26	6.84	5.5	22.23	0.0
CaO	6.1	6.5	6.91	6.77	9.61	9.9	15.33	17.55	0.02	0.03	0.46	0.01	0.0	28.03
Na ₂ O	0.05	0.07	0.05	0.04	0.07	0.07	0.12	0.01	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.03
K ₂ O	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	9.55	8.91	10.06	10.32	0.0	0.0
Total	100.27	100.85	100.54	100.61	100.33	100.33	99.72	99.68	94.6	95.18	95.55	96.00	87.02	98.85
Si	2.93	2.93	2.92	2.93	2.93	2.99	2.9	2.91	3.03	3.15	3.23	3.31	5.6	1.0
Ti	0.02	0.02	0.02	0.02	0.01	0.01	0.03	0.02	0.13	0.1	0.12	0.08	0.0	0.93
AlIV	0.06	0.06	0.07	0.06	0.06	0.0	0.09	0.08	0.96	0.84	0.76	0.68	2.39	0.07
AlVI	1.9	1.91	1.92	1.88	1.83	1.91	1.72	1.77	0.18	0.22	0.49	0.75	2.46	
Fe ²⁺	1.53	1.55	1.52	1.53	1.43	1.52	0.27	0.31	1.52	1.58	1.12	0.96	2.74	0.0
Fe ³⁺	0.12	0.1	0.1	0.13	0.19	0.05	0.29	0.26	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.01
Mn	0.1	0.1	0.09	0.1	0.45	0.43	1.29	1.08	0.01	0.0	0.0	0.0	0.03	0.0
Mg	0.79	0.74	0.74	0.73	0.23	0.21	0.04	0.02	0.9	0.83	0.75	0.59	6.7	0.0
Ca	0.5	0.53	0.57	0.56	0.82	0.84	1.32	1.5	0.0	0.0	0.03	0.0	0.0	0.98
Na	0.0	0.01	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
K	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.95	0.88	0.95	0.95	0.0	0.0
Sum Cat.	7.95	7.95	7.95	7.94	7.95	7.96	7.95	7.95	7.77	7.6	7.45	7.32	19.92	2.99
Grs	17	18	19	19	27	28	44	51						
Pyp	26	25	25	25	7	7	1	0						
Alm	51	51	50	51	48	49	8	10						
Sps	3	3	3	3	15	14	44	37						
Fe#									0.62	0.65	0.59	0.61		0.3



شکل ۱۱- تصاویر BSE دو عدد از گارنت‌های نمونه G11. این گارنت‌ها منطقه‌بندی ترکیبی بارزی را نشان می‌دهند. مقادیر سازنده‌های گروسولار و اسپسارتین از مرکز به طرف حاشیه کاهش و میزان المندین و پیروپ افزایش می‌یابد. کاهش متخلکه گروسولار در حاشیه بیانگر تبلور گارنت در هنگام صعود ماقماست.

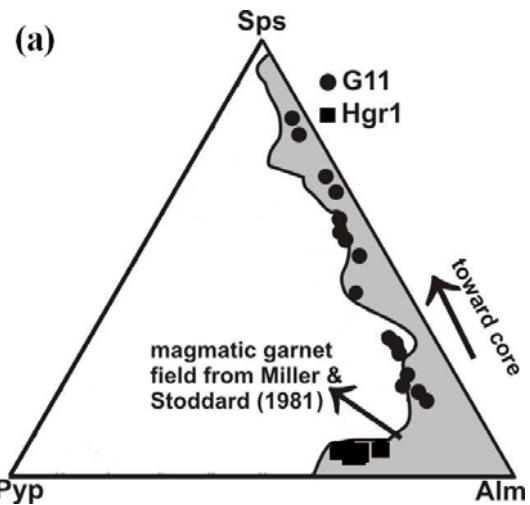


شکل ۱۲- تصویر BSE گارنت نمونه Hgr1 و تغییرات ترکیبی آن در مقطع عرضی بلور. بر خلاف گارنت نمونه G11 تفاوت ترکیبی بارزی بین حاشیه و مرکز گارنت مشاهده نمی‌شود.

با توجه به مقادیر نسبتاً زیاد متتشکله گروسوولار در ترکیب این گارنت‌ها (Harangi *et al.*, 2001)، هم‌زیستی آن‌ها با اپیدوت‌های ماقمایی و تشکیل ترونجمیت‌های آداسکیتی منطقه در اعماق بیش از ۱۵ کیلومتر (نصرآبادی، ۱۳۸۸) منشأ ماقمایی و تبلور در عمق زیاد تایید می‌شود. این گونه گارنت‌ها (مانند اپیدوت‌های ماقمایی)، در اعماق کم بر اثر واکنش با ماقماً تجزیه می‌شوند، بنابراین، حضور آن‌ها در ماقمایی گرانیتی حاکی از صعود سریع ماقماً، در نتیجه عملکرد رژیم کششی حاکم بر منطقه بوده است (Fitton, 1972; Gilbert and Rogers, 1989; Harangi *et al.*, 2001)

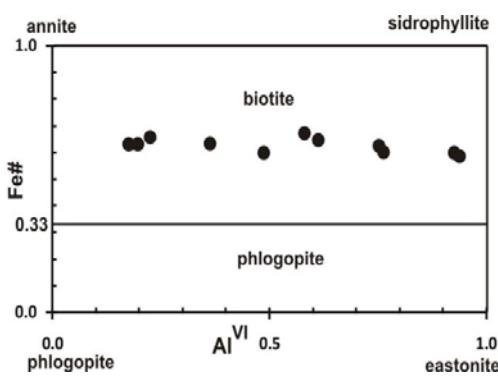
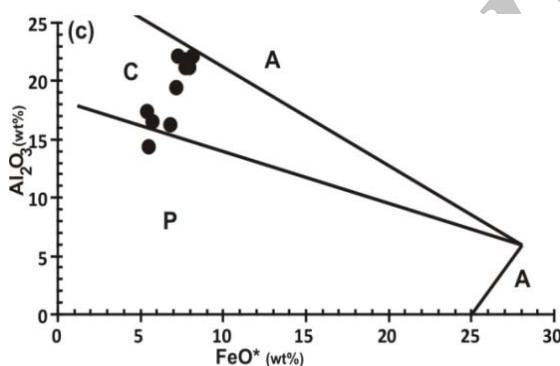
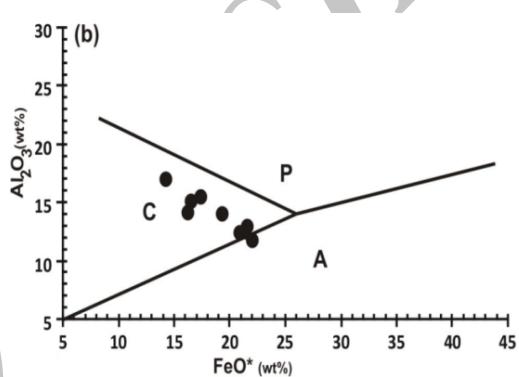
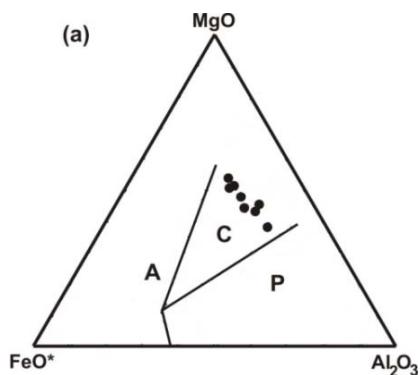
بیوپیت: این کانی تنها در یکی از توده‌های نفوذی منطقه وجود دارد. نتایج تجزیه ریزپردازش نقطه‌ای این کانی در جدول ۵ نمایش داده شده است. میکاهای سیاه مورد مطالعه غنی از آهن بوده ($\text{Fe} \# = 0.58\text{-}0.66$) (Deer *et al.*, 1991) ترکیب شیمیایی آن در محدوده بیوپیت قرار می‌گیرد (شکل ۱۴). میزان Ti موجود در ترکیب شیمیایی این کانی تابعی از دما، فشار و فوگاسیته اکسیژن است به طوری که انحلال Ti در بیوپیت با دما افزایش و با فشار کاهش می‌یابد (Tronnes *et al.*, 1985).

به منظور تمایز گارنت‌های ماقمایی از انواع دگرگونی از نمودار مثلثی Miller و Stoddard (1981) استفاده شد. مطابق این نمودار، گارنت‌های مورد مطالعه، در قلمرو گارنت‌های ماقمایی قرار گرفته‌اند (شکل ۱۳). گارنت‌های موجود در ترونجمیت‌های منطقه از نظر ترکیبی تفاوت زیادی نسبت به گارنت‌های موجود در گارنت-آمفیبولیت‌های اطراف، نشان می‌دهند (نصرآبادی، ۱۳۸۸) بنابراین، منشأ زنوكریست یا رستیت بودن آن‌ها مورد تردید است.



شکل ۱۳- با توجه به نمودار سه‌تایی متمایزکننده گارنت‌های ماقمایی از انواع دگرگونی (Miller and Stoddard, 1981) گارنت‌های مورد مطالعه در قلمرو گارنت‌های ماقمایی قرار می‌گیرند.

احتمالاً علاوه بر تاثیر عوامل دما، فوگاسیته اکسیژن و ترکیب شیمیایی مذاب، در مقادیر کم (0.52-Ti) 2.17% موجود در بیوتیت توده‌های ترونجمیتی منطقه، تبلور بیوتیت در فشار زیاد نیز نقش بسزایی در این راستا ایفا نموده به طوری که هم‌زیستی این کانی با گارنت و اپیدوت ماقمایی ممید این امر است. در نمودارهای متمازیکننده محیط تکتونیکی (Abdel-Rahman, 1994) شاخص‌های ژئوشیمیایی بیوتیت ترونجمیت‌های منطقه بیانگر تشکیل آن‌ها در جایگاه تکتونیکی کوهزایی است (شکل ۱۵).



شکل ۱۴ - بر اساس نمودار طبقه‌بندی ژئوشیمیایی میکائی سیاه (Deer *et al.*, 1991) ترکیب شیمیایی میکائی سیاه نمونه‌های منطقه در محدوده بیوتیت واقع می‌شود.

شکل ۱۵ - در نمودارهای متمازیکننده محیط تکتونیکی با استفاده از ترکیب شیمیایی بیوتیت توده‌های ترونجمیتی منطقه از نوع ماقماهای کالک‌آلکالن مناطق کوهزایی هستند (A: ماقماهای آلکالن مناطق غیرکوهزایی، C: ماقماهای کالک‌آلکالن مناطق کوهزایی (ماقماهای نوع I)، P: ماقماهای پرآلومینوس (ماقماهای نوع S)).

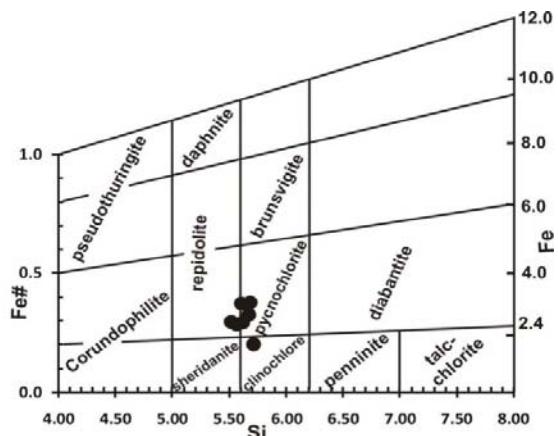
غنی از منیزیم هستند ($Mg\# = 0.63-0.80$). مطابق با نمودار تقسیم‌بندی کلریت (Deer *et al.*, 1991) ترکیب شیمیایی آن‌ها از نوع پیکنوكلر، رپیدولیت و کلینوکلر است (شکل ۱۶).

کلریت: این کانی حاصل دگرسانی کانی‌های آهن و منیزیم‌دار مانند آمفیبول و گارنت است. تعداد کاتیون‌های سیلیس موجود در ترکیب شیمیایی آن بین $5/5$ تا $5/7$ متغیر است و نسبتاً

و تبلور نهایی آن، به پیدایش کانی‌های ماقمایی غیرمعمول، مانند گارنت و اپیدوت ماقمایی و آمفیبول‌های ماقمایی غنی از Al، بیوتیت‌های فقیر از Ti و فراوانی کانی‌های ثانویه حاصل از دگرسانی دوتريك و هیدروترمال مانند اپیدوت و مسکویت ریزدانه و کلریت در توده‌های ترونجمیتی منطقه و اپیدوت‌زایی و ایجاد ساختارهای پگماتوئیدی در سنگ‌های هاله‌های مجاورتی اطراف این توده‌ها منجر شده است. حفظ اپیدوت و گارنت ماقمایی در توده‌های نفوذی ترونجمیتی منطقه بیانگر رژیم‌های تکتونیکی کششی و صعود سریع به سمت بالاست؛ به‌طوری‌که اشکال سیل مانند و ورقه‌ای توده‌های ترونجمیتی منطقه انتقال توده ماقمایی به سطح و سرد شدن سریع آن را تسهیل نموده و در نتیجه، فرصت بقا و عدم اتحال در مذاب برای اپیدوت و گارنت ماقمایی باقی مانده است.

سپاسگزاری

از آقایان دکتر معین‌وزیری و دکتر رضوی از دانشگاه تربیت معلم و دکتر محجل از دانشگاه تربیت مدرس که با ارائه نظرها و پیشنهادهای علمی، در راستای هر چه پر بارتر شدن این تحقیق نقش ارزنده‌ای را ایفا نمودند سپاسگزارم. از آقایان: پروفسور فدریکو روزتی، دومنیکو کوتسوپولی و دکتر جیانلوکا ویگنارولی از دانشگاه رم ایتالیا و دکتر توماس تی از دانشگاه اشتوتگارت آلمان که با انجام آنالیزهای مایکروپرورب سهم بسزایی در به ثمر رسیدن این تحقیق ایفا نمودند، کمال تشکر را می‌کنم.



شکل ۱۶- بر اساس نمودار طبقه‌بندی ژئوشیمیایی کلریت (Deer *et al.*, 1991) کلریت نمونه‌های منطقه در محدوده پیکتوکلر، رپیدولیت و کلینوکلر واقع می‌شوند.

نتیجه‌گیری

از شواهد صحرایی و میکروسکوپی ترونجمیت‌ها و مجموعه دگرگونی اطراف، شاخص‌های ژئوشیمیایی سنگ کل ترونجمیت‌ها، محاسبات دما و فشارسنگی گارنت-آمفیبولیت‌ها و هاله‌های مجاورتی اطراف و داده‌های سن‌سنگی، وجود رابطه پتروژنتیکی بین فرایندهای دگرگونی و ماقماتیسم در منطقه سلطان‌آباد استنباط شده به‌طوری‌که انجام فرایند دگرگونی و ذوب‌بخشی لیتوسfer اقیانوسی فرورو در یک زون فرورانش داغ به تشکیل مذاب آداسیتی و تفاله گارنت-آمفیبولیتی منجر شده است. شاخص‌های ژئوشیمیایی آمفیبول و بیوتیت موجود در توده‌های نفوذی منطقه نیز موید این امر بوده و بیانگر تشکیل مذاب ترونجمیتی در یک زون فرورانش یا جایگاه برخوردي متعاقب آن است. تشکیل و تبلور مذاب ترونجمیتی در اعمق زیاد زون فرورانش، به همراه فراوانی سیالات آبدار در طی تشکیل

منابع

- جعفری، ع. ا. (۱۳۸۰) پتروگرافی، پترولوزی و ژئوشیمی سنگ‌های آذرین منطقه سلطان‌آباد (سبزوار) با نگرشی ویژه برگرانیت‌وییدهای این منطقه. پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه تربیت معلم، تهران، ایران.

- کره‌ای، م. ت. و سعیدی، ع. (۱۳۷۹) نقشه زمین‌شناسی ۱/۱۰۰۰۰۰ سلطان‌آباد. سازمان زمین‌شناسی و اکتشافات معدنی کشور.
- نصرآبادی، م. (۱۳۸۲) پتروگرافی و پترولوزی سنگ‌های دگرگونی جنوب سلطان‌آباد. پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه تربیت معلم، تهران، ایران.
- نصرآبادی، م. (۱۳۸۸) پترولوزی سنگ‌های دگرگونی نوار افیولیتی شمال سبزوار. پایان‌نامه دکتری، دانشگاه تربیت معلم، تهران، ایران.

- Abdel-Rahman, A. M. (1994) Nature of biotitite from alkaline, calc-alkaline, and peraluminous magma. *Journal of Petrology* 35: 525-541.
- Ague, J. J. (1997) Thermodynamic calculation of emplacement pressures for batholithic rocks, California: Implications for the aluminum-in-hornblende barometer. *Geology* 25: 563-566.
- Anderson, J. L. and Smith, D. R. (1995) The effects of temperature and fO_2 on the Al-in-hornblende barometer. *American Mineralogist* 80: 549-559.
- Baroze, J., Macaudiere, J., Montigny, R., Noghreyan, M., Ohnenstetter, M. and Rocci, G. A. (1984) Ophiolites and related formations in the central part of the Sabzevar (Iran) and possible geotectonic reconstructions. Geodynamic Project (Geotraverse) in Iran: Geological Survey of Iran 51.
- Brandon, A. D., Creaser, R. A. and Chacko, T. (1996) Constraints on rates of granitic magma transport from epidote dissolution kinetics. *Science* 271: 1845-1848.
- Carcangiu, G., Palomba, M. and Tamanini, M. (1997) REE-bearing minerals in the albitites of central Sardinia, Italy. *Mineralogical Magazine* 61: 271-283.
- Chappell, B. W. and White, A. J. R. (2001) Two contrasting granite types: 25 years later. *Australian Journal of Sciences* 48 (4): 489-499.
- Coltorti M., Bonadiman, C., Faccini, B., Grégoire, M., O'Reilly, C. Y. and Powell, W. (2007) Amphiboles from suprasubduction and intraplate lithospheric mantle. *Lithos* 99: 68-84.
- Deer, W. A., Howie, R. A. and Zussman, J. (1991) An introduction to rock forming minerals. 7th edition, Longman. England.
- Evans, B. W. and Vance, J. A. (1987) Epidote phenocrysts in dacitic dikes, Boulder county. Contribution to Mineralogy and Petrology 96: 178-185.
- Fitton, J. G. (1972) The genetic significance of almandine-pyrope phenocrysts in the calc-alkaline Borrowdale Volcanic Group, Northern England. Contribution to Mineralogy and Petrology 36: 231-248.
- García-Casco, A., Lázaro, C., Torres-Roldán, R. L., Núñez Cambra, K., Rojas Agramonte, Y., Kröner, A., Neubauer, F., Millán, G. and Blanco Quintero I. (2008) Partial melting and counterclockwise P-T path of subducted oceanic crust (Sierra del Convento mélange, Cuba). *Journal of Petrology* 49 (1): 129-161.
- Gilbert, J. S. and Rogers, N. W. (1989) The significance of garnet in the Permo-Carboniferous volcanic rocks of the Pyrenees. *Journal of Geological Society, London* 146: 477-490.
- Green, T. H. and Ringwood, A. E. (1968) Origin of garnet phenocrysts in calc-alkaline rocks. Contribution to Mineralogy and Petrology 18: 163-174.
- Green, T. H. (1992) Experimental phase equilibrium studies of garnet-bearing I-type volcanics and high-level intrusives from Northland, New Zealand. *Transactions of the Royal Society of Edinburgh. Earth Sciences* 83: 429-438.
- Harangi, S. Z., Downes, H., Kósa L., Szabó, C.S., Thirwall, M.F., Mason, P. R. D. and Matthey, D. (2001) Almandine garnet in calc-alkaline volcanic rocks of northern Panonian basin (east-central Europe): geochemistry, petrogenesis and geodynamic implications. *Journal of Petrology* 42: 1813-1843.
- Kebede, T., Koeberl, C. and Koller, F. (2001) Magmatic evolution of the Suqii-Wagga garnet-bearing two-mica granite, Wallagga area, western Ethiopia. *Journal of African Earth Sciences* 32: 193-221.

- Kretz, R. (1983) Symbols for rock-forming minerals. *American Mineralogist* 68: 277-279.
- Le Maiter R. W. (2002) Igneous Rocks: a classification and glossary of terms: Recommendations of the International Union of Geological Sciences Subcommission on the Systematics of Igneous Rocks. 2nd, Cambridge.
- Leake, B. E. (1971) On aluminous and edenitic hornblendes. *Mineralogical Magazine* 38: 389-407.
- Leake, B. E., Alan, R. W., William, D. B., Ernst, A. J. B., Giovanni, F., Jeol, D. J., Frank, C. H., Hanan, J. K., Vladimir, G. K., John, C. S., Nicholas, C. N. S. and Eric, J. W. W. (2004) Nomenclature of amphiboles: Additions and revisions to the International Mineralogical Associations amphibole nomenclature. *American Mineralogist* 89: 883-887.
- Lensch, G., Mihm, A. and Alavi, Tehrani N. (1977) Petrography and geology of the ophiolite belt north of Sabzevar/Khorasan (Iran). *Neues Jahrbuch Fur Geologie un Palaontologie Monatshefte* 131: 156-178.
- Miller, C. F. and Stoddard, E. F. (1981) The role of manganese in the paragenesis of magmatic garnet: an example from the Old Woman Piute Range, California. *Journal of Geology* 89: 233-246.
- Miller, C. F., Stoddard, E. F., Bradfsh, L. J. and Dollase, W. A. (1981) Composition of plutonic muscovite: Genetic implications. *Canadian Mineralogist* 19: 25-34.
- Naney, M. T. (1983) Phase equilibria of rock-forming ferromagnesian silicates in granitic systems. *American Journal of Science* 283: 993-1033.
- Rapp, R. P. and Watson, E. B. (1995) Dehydration melting of metabasalts at 8- 32 Kb: Implications for continental growth crust- mantle recycling. *Journal of Petrology* 36: 891- 931.
- Schmidt, M. W. and Thompson, A. B. (1996) Epidote in calc-alkaline magmas: an experimental of stability, phase relationships, and the role of epidote in magmatic evolution. *American Mineralogists* 81: 462-474.
- Schmidt, M. W. and Thompson, A. B. (1996) Epidote in calc-alkaline magmas: An experimental study of stability, phase relationships and the role of epidote in magmatic evolution. *American Mineralogists* 81: 462-474.
- Speer, J. A. (1984) Micas in igneous rocks. In: S.W., Bailey (Ed.): *Micas. Reviews Mineralogy* 13: 299-349.
- Stone, M. (1988) The significance of almandine garnets in the Lundy and Dartmoor granites. *Mineralogical Magazine* 52: 651-8.
- Storkey A. C., Hermann, J., Hand, M. and Buick, I. S. (2005) Using In Situ Trace-Element Determinations to Monitor Partial-Melting Processes in Metabasites. *Journal of Petrology* 6: 1283-1308.
- Tronnes, R. G., Edgar, A. D. and Arima, M. (1985) A high pressure-high temperature study of TiO_2 solubility in Mg-rich phlogopite: implication to phlogopite chemistry. *Geochimica et Cosmochimica Acta* 49: 2323-2329.
- Tulloch, A. J. (1979) Secondary Ca-Al silicates as low-grade alteration products of granitoid biotite. *Contribution to Mineralogy and Petrology* 69: 105-117.
- Wu, F. Y., Sun, D. Y., Li, H. M., Jahn, B. M. and Wilde, S. A. (2002) A-type granites in Northeastern China: age and geochemical constraints on their petrogenesis. *Chemical Geology* 187: 143-173.
- Zen, E. and Hammarstrom, J. M. (1984) Magmatic epidote and its petrologic significance. *Geology* 12: 515-518.
- Zen, E. (1988) Phase relations of peraluminous granitic rocks and their petrogenetic implications. *Annual Reviews Earth and Planet Science* 16: 21-51.

Genesis of unusual mineral assemblage in the trondhjemites of Soltan Abad area (NE Sabzevar): evidences of crystallization and emplacement conditions of magma

Mohsen Nasrabady *

Department of Geology, Imam Khomeini International University, Qazvin, Iran

Abstract

Some intrusion bodies have been injected into the metamorphic complex consisting of green schist, blue schist and Garnet-amphibolite rocks in Soltan Abad area (NE Sabzevar). The intrusion bodies are trondhjemite in composition and display adakitic characteristics. Trondhjemitic melts that generated by metabasites partial melting or differentiation of mafic magma at the shallow levels of the crust consisting of usual minerals such as sodic-plagioclase + quartz ± amphibole ± biotite. Microscopic and field evidences, whole rock chemical composition of trondhjemite and adjoining Garnet-amphibolites blocks, thermobarometry calculations of adjacent metamorphic rocks and simultaneity of metamorphic and magmatic events indicate that metamorphism and partial melting of subducted oceanic lithosphere has occurred at the depth of a hot subduction zone, consequently adakitic melt and Garnet-amphibolite restite generated. The formation and crystallization of the melt at the deep levels, high rate of magma ascent toward the surface and the abundance of water-bearing fluids during emplacement caused crystallization and survival of an unusual paragenesis containing of quartz, albite, muscovite (magmatic and non-magmatic), epidote (magmatic and non-magmatic) ± garnet (magmatic) ± amphibole (magmatic and non-magmatic).

Key words: Trondhjemite, Magmatic epidote, Magmatic garnet, Soltan Abad, Sabzevar

* mohsennasrabady@hotmail.com