

شواهد سنگ‌شناختی و ژئوشیمیایی رستیت در گرانیت آناتکسی شیرکوه، جنوب غرب یزد

مریم شیبی^{*}، داریوش اسماعیلی^۲

۱- دانشکده علوم زمین، دانشگاه صنعتی شاهروود

۲- دانشکده زمین‌شناسی، پردیس علوم، دانشگاه تهران

(دریافت مقاله: ۸۸/۵/۱۹، نسخه نهایی: ۸۸/۹/۸)

چکیده: با تولیت گرانیتوئیدی نوع S شیرکوه یزد از سه واحد اصلی گرانوپوریت، مونزوگرانیت و لوکوگرانیت تشکیل شده است. جدایش کانی‌های رستیت از مذاب ابتدایی که با تبلور جدایشی ادامه یافته است از مهم‌ترین عوامل تنوع ترکیبی مشاهده شده در با تولیت محسوب می‌شود. انبوههای از بیوتیت‌های کوچک با محتوای X_{Mg} بالاتر، در مقایسه با بیوتیت‌های ورقه‌ای میزان، برونوم-های سورمیکاسه؛ مجموعه‌ی کانیایی بیوتیت \pm سیلیمانیت؛ کردیریت با محتوای بسیار پایین Na_2O (۰,۵Wt%) و مراکز یکنواخت و کلسیک پلازیوکلاز از مهم‌ترین رستیت‌های شناخته شده در بخش‌های مافیک‌تر گرانیت شیرکوهند. به علاوه زیرکن، آپاتیت و مونازیت نیز که به صورت ادخال در بیوتیت یافت شده‌اند، می‌توانند به عنوان رستیت در نظر گرفته شوند. شواهد ژئوشیمیایی نیز همانند بررسی‌های سنگ‌شناختی حضور این کانی‌های رستیت را تایید می‌کند. بر اساس این شواهد به نظر می‌رسد گرانیت شیرکوه از آناتکسی پوسته‌ی بالایی و اصولاً از طریق واکنش‌های شکست بیوتیت تشکیل شده است.

واژه‌های کلیدی: رستیت، آناتکسی، گرانیت نوع S، ژئوشیمی، شیرکوه.

روندهای خطی پدیدار می‌شوند که رستیت‌ها از نظر شیمیایی همگن باشند [۳]. مشاهده‌ی چنین فرایندی تقریباً برای حجم زیادی از گرانیت‌ها و ذوب غیر تعادلی محتمل در خاستگاه بعید به نظر می‌رسد [۶]. گرچه هنوز در تشخیص درست انواع کانی‌های رستیتی موجود در گرانیت‌های نوع S ابهام‌های بسیاری وجود دارد، ولی معمولاً به "هر ماده‌ی جامد در سنگ‌های درونی و بیرونی که باقی مانده‌ی ذوب در خاستگاه باشد" رستیت اطلاق می‌شود [۷]. با این حال، بسیاری از شواهد خاستگاه باقیمانده، طی تبلور دوباره و در نتیجه تعادل با گرانیت میزان از بین می‌رود [۱]. رستیت‌های رایج در گرانیت‌های نوع S اساساً شامل قطعات بلورهای مافیک، پلازیوکلاز

مقدمه در بسیاری از جایگاه‌های گرانیتی، روندهای خطی مشاهده شده در نمودارهای تغییرات عناصر به مدل عدم اختلاط رستیتی نسبت داده شده‌اند [برای مثال: ۱ و ۲]. این مدل که اولین بار توسط [۱] ارائه شده است، بر پایه‌ی جدایش کانی‌های باقی مانده از مذاب ابتدایی است و علی‌رغم اختلاف نظرهایی که بین پژوهشگران مختلف وجود دارد ولی تا به حال کاربرد زیادی داشته است. اگرچه بسیاری از پژوهشگران به نقش عدم اختلاط رستیت در سنگزایی گرانیت‌های نوع S اعتقاد دارند [۳-۵]، ولی روند خطی مشاهده شده در بسیاری از جایگاه‌های گرانیتی را به فرایندهایی چون جدایش، انبوه شدن و اختلاط ماقمایی وابسته می‌دانند. البته بر پایه‌ی این مدل، تنها در صورتی

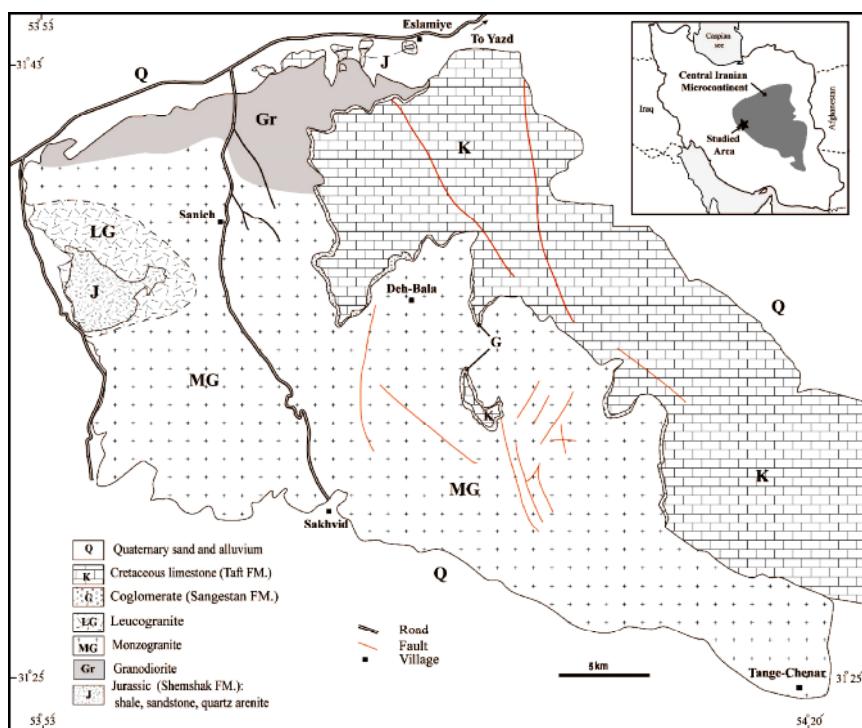
* نویسنده مسئول، تلفن - نمابر: ۰۲۷۳ (۳۳۶۹۰۰۷)، پست الکترونیکی: marysheibi@khayam.ut.ac.ir

مقاله انواع رستیت‌های موجود در گرانیت‌های آناتکسی نوع S شیرکوه در جنوب غرب یزد از نظر سنگ‌شناختی و شیمی کانیابی شناخته شده و تاثیرهای ژئوشیمیایی عدم اختلاط رستیتی در این باتولیت مورد بررسی قرار گرفته است.

ماهیت گرانیت شیرکوه و سنگ‌های میزبان

باتولیت گرانیتوئیدی شیرکوه با سن ژوراسیک میانی درون بلوک یزد از خرده قاره‌ی ایران مرکزی تشکیل شده است (شکل ۱). به طور کلی این باتولیت از سه واحد اصلی گرانودیوریتی، مونزو-گرانیتی و لوکو-گرانیتی تشکیل شده است. این سنگ‌ها ریز بافت تا میان دانه بوده و از نظر کانی‌شناسی اساساً از کوارتز، فلدسپار پاتاسیم و پلازیوکلاز تشکیل شده‌اند. سنگ‌های دگرگون مجاورتی در دو حاشیه‌ی شمالی و غربی باتولیت شیرکوه گسترش دارند. در حاشیه‌ی شمالی گرانودیوریت‌ها، واحدهای آواری سازنده‌ای نایبند - شمشک را دگرگون و آن‌ها را به شیست و هورنفلس‌های کردبریت‌دار تبدیل کرده‌اند. در حاشیه‌ی غربی نیز واحد لوکو-گرانیتی سازند شمشک و سازند نایبند را تحت تاثیر دگرگونی مجاورتی ضعیفی قرار داده و مجموعه کانی‌های کوارتز، کلریت، مسکوویت را به وجود آورده است.

دارای منطقه‌بندی با مراکز کلسیک، برونبوم‌های رسوی دیرگذار، کردبریت، بیوتیت‌های حاوی ادخال‌های سیلیمانیت و زیرکن‌های موروثی هستند [برای مثال: ۱]. بنابر نظر [۳] هیچ یک از این شواهد نمی‌توانند سرشی رستیت باشند. برای مثال، اگر چه پلازیوکلاز در چشمۀ پریدوتیتی گوشه‌ای پایدار نیست [۸]، ولی مراکز کلسیک در پلازیوکلاز و منطقه‌بندی پیچیده در آن، در برخی از بازالت‌ها و گابروها که رستیت نمی‌تواند در آن‌ها حضور داشته باشد، مشاهده شده‌اند. همچنین فازهایی که نسبتاً زودتر در ماقما تشکیل شده‌اند می‌توانند انبوهه شده و به دلیل کاهش انرژی سطحی، لکه‌های مافیکی تشکیل دهند، از این‌رو ضرورتاً نشان دهنده‌ی رستیت‌ها نیستند [۳]. برای آگاهی از تاثیرهای ژئوشیمیایی و کانی‌شناسی، عدم اختلاط رستیت‌ها در گرانیت‌های نوع S لازم است به طور کامل تاثیرهای عدم اختلاط آن‌ها به خصوص در انواعی که حاوی حجم زیادی رستیت هستند تشریح شود. بررسی‌های ژئوشیمیایی باید روی عناصری صورت گیرد که با کانی‌های سازنده‌ی سنگ‌ها به ویژه عناصر اصلی و Sr، Rb و Ba کنترل می‌شود [۹]. حضور رستیت و تاثیرهای عدم اختلاط رستیت در بسیاری از گرانیت‌ها از جمله گرانودیوریت Cooma در استرالیا [۱۰] و گرانیت Layos در اسپانیا [۲] به‌طور مفصل بررسی شده است. در این



شکل ۱ نقشه‌ی زمین‌شناسی باتولیت گرانیتوئیدی شیرکوه (برگرفته از نقشه زمین‌شناسی ۱/۱۰۰۰۰۰ یزد با اندکی تغییر).

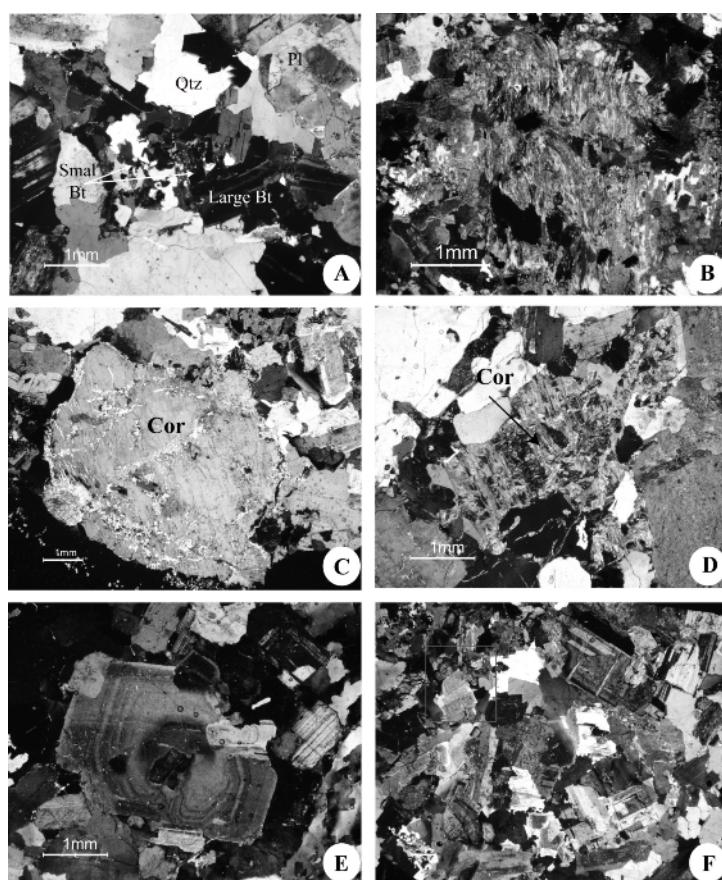
در حاشیه جنوبی به حدود ۱۴ درصد در مرکز می‌رسد. فلدسپار قلیایی فراوانی کمتری از پلاژیوکلاز داشته و همانند کوارتز از حاشیه (حدود ۵ درصد) به مرکز توده (حدود ٪۲۵) افزایش می‌یابد. بیشتر آن‌ها بی‌شک بوده ارتوز با بافت پرتیتی را به نشان می‌دهد. بیوپتیت به مقادیر متفاوتی حضور دارد به طوری که از ٪۲۴ در حاشیه شرقی به حدود ٪۸ در بخش‌های مرکزی با تولیت کاهش می‌یابد. این کانی به دو صورت برگه‌های مجزا و یا دانه‌های کوچک همراه با بیوپتیت‌ها دیگر یا بلورهای پلاژیوکلاز مشاهده می‌شود (شکل ۲A). بیشتر ادخال‌های آپاتیت، زیرکن و مونازیت در بیوپتیت‌های نوع اول مشاهده می‌شود. کردیریت و گارنت از فرانترین کانی‌های فرعی هستند. اعضای فلزیکتر این واحد نزدیک به روسنای سانیج و بین گرانودیوریت‌ها و لوکوگرانیت‌ها قرار گرفته‌اند. اگرچه در بررسی‌های صحرایی نمی‌توان مرز مشخصی بین دو قطب مافیک و فلزیک این واحد قائل شد، ولی این دو از نظر فراوانی و نوع کانی‌ها از یکدیگر قابل تشخیص‌اند. به عنوان مثال در سنگ‌های جدایشی این واحد، فراوانی مدي کوارتز و فلدسپار قلیایی به ترتیب به ٪۵۱ و ٪۱۹ افزایش، ولی پلاژیوکلاز به ۱۵ درصد کاهش یافته است (جدول ۱، نمونه SK.66). به علاوه موسکوویت نیز به جای کردیریت حضور دارد. در واقع در مذاب‌های جدایشی‌تر فوگاسیته آب به حدی رسیده است که بلورهای کردیریت اولیه با مagma واکنش کرده و موسکوویت به وجود آمده است. این بدین معناست فشار که حداقل در اعضای فلزیکتر این سنگ‌های مونزگرانیتی به اندازه کافی بالاست تا موسکوویت پایدار باشد. آندازه‌گیری تنها در دو نمونه و مجموعه کانیایی بیوپتیت ± سیلیمانیت به صورت رستیت در اعضای مافیکتر این واحد تشخیص داده شده است (شکل ۲B). کلریت و پرهنیت نیز در راستای رخ‌های بیوپتیت گسترش یافته‌اند.

واحد گرانودیوریتی با گسترشی در حدود ۵۰ کیلومتر مربع در حاشیه‌ی شمالی با تولیت قرار گرفته است و از اسلامیه به سمت غرب کشیده شده است (شکل ۱). پلاژیوکلازها (٪۲۰ تا ٪۴۱) بیشترین سهم کانیایی را به خود اختصاص داده‌اند (جدول ۱). کوارتز (٪۳۴ تا ٪۴۷) به صورت درشت بلورهایی با مقادیر کمتر فلدسپار پتاسیم (٪۱۲ تا ٪۱۴) همراه شده‌اند. بیوپتیت با فراوانی ۱ تا ۲۵ درصد مهم‌ترین کانی مافیک تشکیل دهنده‌ی این واحد است که به دو صورت بیوپتیت پهنه‌ای و درشت‌دانه و انواع ریز دانه که با بیوپتیت‌های درشت‌تر در برگرفته شده‌اند، دیده می‌شوند. موسکوویت اولیه، کردیریت، ایلمینیت، زیرکن، آپاتیت، مونازیت، و مقادیر ناچیزی تورمالین کانی‌های فرعی این واحد را تشکیل می‌دهند. برونویوم‌های سورمیکاسه با قطری بیشتر از ۱۰ سانتی‌متر، خطوارگی ترجیحی و بافت لپیدوبلاستی نشان داده و اساساً از بیوپتیت، موسکوویت و سیلیمانیت با مقادیر کمتر کوارتز و فلدسپار تشکیل شده‌اند. این برونویوم‌ها نیز بیشتر در گرانودیوریت‌ها پراکنده شده‌اند.

واحد مونزوگرانیتی گستردگری بخش سنگ‌های با تولیت شیرکوه را تشکیل دهنده و از شمال روسنای سانیج تا تنگه‌ی چتار در جنوب شرقی گسترش یافته است. شباهت‌های کانی‌شناسی بسیاری بین این واحد و واحد گرانودیوریتی مشاهده شده است به طوری که این سنگ‌ها نیز از مجموعه کانیایی پلاژیوکلاز، فلدسپار قلیایی، کوارتز، بیوپتیت، کردیریت، گارنت، موسکوویت، تورمالین و کانی‌های فرعی زیرکن، آپاتیت، مونازیت و کدر تشکیل شده‌اند. اعضای مافیکتر، بخش‌های شرقی‌تر را به خود اختصاص داده و به رنگ خاکستری دیده می‌شوند. کوارتز به صورت بی‌شک با فراوانی ۱۶ تا ۵۱ درصد از حاشیه با تولیت به مرکز افزایش می‌یابد. فراوانی پلاژیوکلاز از حاشیه به مرکز توده کاهش می‌یابد به گونه‌ای که از ۷۰ درصد

جدول ۱ نتایج آنالیز مدي و محاسبات ساختگی نمونه‌های مختلف با تولیت گرانیت‌وئیدی شیرکوه.

Igneous Facies	Granodiorite			Monzogranite									Leucogranite								
	Total point	9.4	9.0	1.252	S.K100	1.136	1.026	7.84	1.040	8.91	S.K137	1.123	1.027	1.279	1.062	1.132	7.98	S.K178	8.97	6.23	9.77
Modal	S.K155	S.K23	S.K11	S.K100	S.K111	S.K116	S.K39	S.K74	S.K137	S.K122	S.K50	S.K142	S.K66				S.K19				
Plagioclase	41/3	25/0	21/2	41/3	25/0	21/2	27/0	20/6	24/2	21/8	21/4	21/0	21/0	21/0	21/0	21/0	15/9	17/2	11/3	8/3	
Quartz	34/3	35/5	47/2	14/1	14/0	47/0	31/8	27/5	37/4	47/8	40/8	49/2	37/2	51/1	33/3	37/2	41				
All/Felspar	17/3	0/7	18/8	9/0	17/4	0/2	7/0	20/0	11/5	17/3	10/9	9/3	21/4	19/0	53/3	44/7	45/5				
Biotite	1/0	20/0	10/9	4/9	22/7	10/0	24/4	9/8	10/4	27/8	10/3	9/7	17/2	17/2	0/0	0/0	1/0				
Cordierite	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	0/0	0/0	0/0	
Muscovite	0/0	1/2	0/9	0/4	0/0	0/0	0/0	0/1	0/1	0/1	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	0/0	
Total	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	
Mesonorm																					
Orthoclase	4/1	7/7	4/2	14/0	17/4	17/0	15/7	17/8	17/2	17/0	15/2	11/9	9/0	11/2	25/2	22/1	22/1				
Abita	22/8	21/3	21/3	23/0	24/1	22/9	24/0	22/3	22/4	20/1	22/5	21/8	22/2	22/1	28/2	21/1	21/1	24/4			
Anorthite	17/0	10/7	12/2	11/8	17/2	17/5	9/4	17/5	11/0	7/8	17/2	11/7	12/2	12/2	0/2	0/2	0/2	2/1			
Quartz	21/3	22/3	21/3	24/7	27/1	27/2	21/8	27/0	25/8	25/8	25/8	25/7	25/0	25/0	24/0	24/1	24/2	24/2			
Apatite	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4	0/4
Ilmenite	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	0/0	0/0	0/0	0/0
Biotite	19/3	21/8	24/9	17/0	17/0	14/8	17/7	14/8	15/4	14/1	14/1	17/1	17/2	15/1	2/3	2/2	2/1				
Corundum	2/7	2/7	0/0	1/8	1/9	2/0	2/0	2/0	2/0	2/0	2/0	1/0	2/4	2/0	2/1	1/9	2/3				
Sum	94/6	91/0	94/4	94/7	94/4	94/9	94/3	94/9	94/9	94/3	94/1	94/8	94/5	94/8	94/9	94/3	94/9	94/2	94/8	94/3	94/2



شکل ۲ مجموعه‌ای از کانی‌های رستیتی مختلف که در بخش‌های مافیک‌تر باтолیت گرانیتوئیدی شیرکوه مشاهده شده است. (a) بیوتیت‌های ورقه‌ای بزرگ و تجمع بیوتیت‌های کوچک. (b) مجموعه بیوتیت ± سیلیمانیت که به نظر می‌رسد بخش‌های دیر گذار باقی مانده و رستیتی هستند. (c) کردیریت نسبتاً سالم و (d) کردیریت دگرسان شده به مجموعه‌ای از کلریت و موسکویت e و f) مرکز کلسیکتر بلورهای پلازیوکلاز که دگرسان شده و به عنوان فاز رستیتی در نظر گرفته می‌شوند.

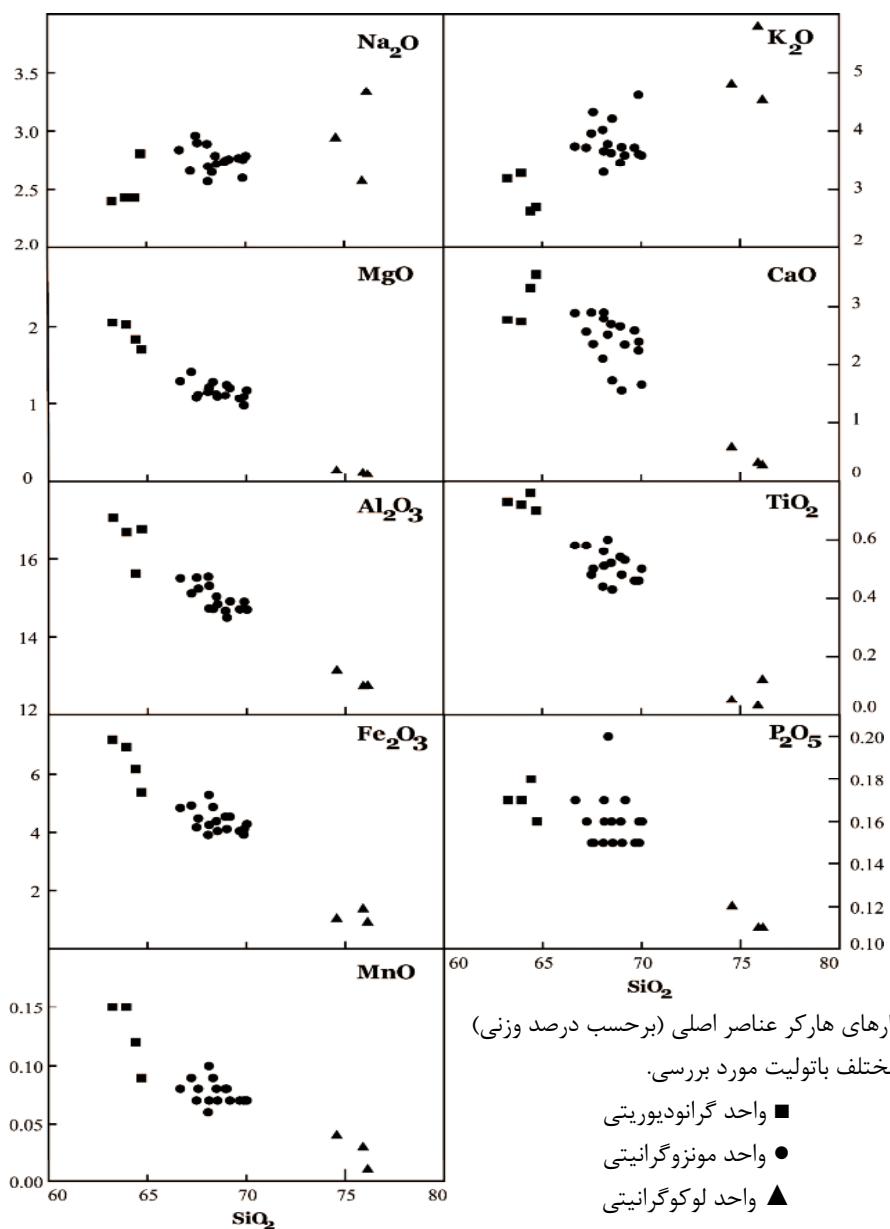
شدن. روش‌های آنالیز، و دقت دستگاه‌های یادشده در [۱۱] آورده شده‌اند. آنالیزهای کمی کانی‌ای ریزپردازندۀ الکترونی نیز در دانشگاه یاد شده با استفاده از ریزپردازندۀ الکترونی namp مدل Cameca SX50 و انرژی ۱۵ kev شدت جریان ۳۰ انجم شد. نتایج حاصل از آنالیز عناصر اصلی و کمیاب واحدهای مختلف باтолیت گرانیتوئیدی شیرکوه در جدول ۲ آرائه شده‌اند. میانگین شاخص اشباع از آلومینیوم در سنگ‌های مورد بررسی بیش از ۱/۱ بوده و بر اساس رده‌بندی [۱۲] جزء گرانیت‌های به شدت پرآلومین محسوب می‌شوند. ماهیت نوع S این گرانیتوئیدها با محتوای بالای کرندوم ساختگی آن‌ها که به بیش از ۵ درصد می‌رسد تایید می‌شود (جدول ۱). شکل ۳ تغییرات عناصر اصلی واحدهای مختلف سنگی نسبت به SiO_2 را نشان می‌دهد که در آن محتوای سیلیس به ترتیب از واحد گرانوودیوریتی به سمت مونزوگرانیت‌ها و لوکوگرانیت‌ها افزایش

واحد لوکوگرانیتی با رنگ سفید و نبود کانی‌های کدر از واحدهای دیگر متمایز شده و حاشیه غربی باтолیت شیرکوه را به خود اختصاص داده است. این واحد برخوردگاه نسبتاً واضحی با مونزوگرانیتها دارد، و اساساً از کوارتز (۴۱-۳۳٪)، فلدسپار پتاسیک (۴۵ تا ۵۳٪)، پلازیوکلاز سدیک (۱۲-۸٪، جدول ۱) و به مقدار کمتر بیوتیت تشکیل شده‌اند. پلازیوکلاز اساساً از نوع سدیک با محتوای آلبیت بالاست. بافت گرانوفیر و حضور دو کانی موسکویت و تورمالین در این واحد محتوای آب بالاتر را نشان می‌دهد.

ژئوشیمی عناصر اصلی و کمیاب
آنالیزهای عناصر اصلی در «آزمایشگاه ژئوشیمی مرکز تحقیقات پتروگرافی و ژئوشیمی نانسی فرانسه» با استفاده از روش ICP-AES انجام شده است. عناصر کمیاب نیز با استفاده از دستگاه ICP-MS در دانشگاه پول ساباتیه فرانسه آنالیز

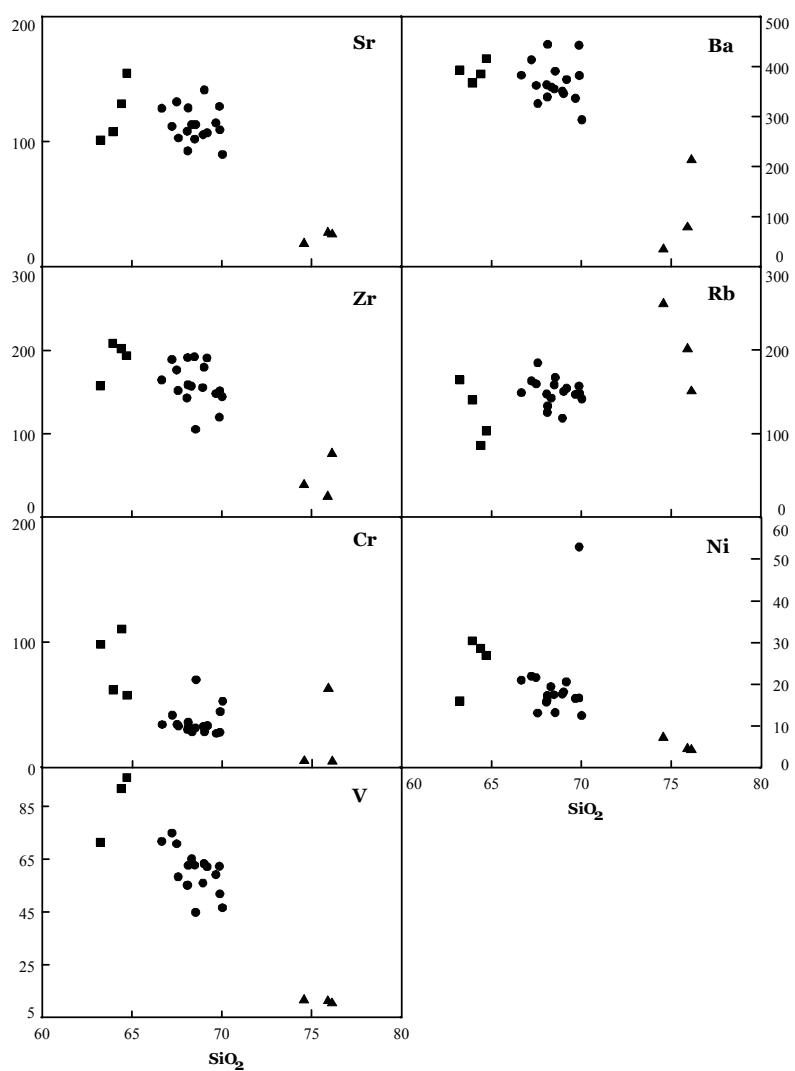
بالاترین فراوانی Zr و Ba در سنگ‌های مافیک‌تر مشاهده می‌شود و به طور پیشرونده به سمت ترکیب‌های فلزیک‌تر از مقدار آن‌ها کاسته شده است (شکل ۴). از طرفی تبلور جدایشی در مرحله‌ی بعدی تکامل ماقمایی رخ داده است، زیرا محتوای Ba و Sr به ترتیب کمتر از ۷۰ و ppm ۲۰۰ شاخص سیستم‌های ماقمایی هستند که دستخوش چنین تبلور جدایشی شده‌اند [1]. بنابراین افزایش مقادیر Na₂O, K₂O, Rb و کاهش مقادیر Al₂O₃, TiO₂, MnO, MgO, FeO در V, CaO, CaO, TiO₂, K₂O, Na₂O, Rb و کاهش نمودارهای هارکر (شکل‌های ۳ و ۴) نیز مبین فرایند تبلور جدایشی است.

CaO, Al₂O₃, FeO, MnO, MgO, TiO₂, P₂O₅ و Na₂O, K₂O و مونزوگرانیت‌ها ترکیبی حدوداً بین این دو را نشان می‌دهند. به طور کلی، ویژگی‌های ژئوشیمیایی هر سه واحد با مجموعه کانی‌های مشاهده شده در آن‌ها همخوانی دارد (برای مثال گرانودیوریت‌ها از پلاژیوکلاز و بیوتیت و لوكوگرانیت‌ها از فلدسپار پتانسیم غنی هستند). محتوای P₂O₅ به طور مشخصی از ترکیب‌های مافیک‌تر به فلزیک‌تر کاهش می‌باشد. ترکیبات فلزیک‌تر تغییراتی مشابه گرانیت‌های با دمای پایین دارند، زیرا فسفر در چنین مذاب‌های فلزیک پرآلومین از حلایت کمی برخوردار است [13].



شکل ۳ نمودارهای هارکر عناصر اصلی (بر حسب درصد وزنی) از واحدهای مختلف با تولیت مورد بررسی.

- واحد گرانودیوریتی
- واحد مونزوگرانیتی
- ▲ واحد لوكوگرانیتی



شکل ۴ نمودارهای هارکر عناصر کمیاب (بر حسب ppm). علامتها شبیه شکل ۳ است.

نرفته است (دماه بالاتر از ۸۳۰ تا ۸۵۰ درجه سانتیگراد و فشار بالاتر از ۷ کیلوبار [۱۵]).

مشاهده انبوههای نسبتاً بزرگی از بیوتیت‌های ریز دانه و مجموعه بیوتیت \pm سیلیمانیت در مشاهدات سنگ شناختی گرانودیوریت‌ها و بخش‌های مافیک‌تر واحد مونزوگرانیتی ما را بر آن داشت تا آن‌ها را از نظر کانی‌شناسی با انواع بیوتیت‌های درشت پهنه‌ای مقایسه کنیم. پس از آنالیزهای ریزپردازشی مشخص شد که محتواهای Al^{IV} همه‌ی این بیوتیت‌ها بالا بوده (۳/۲ تا ۶/۲ اتم بر واحد فرمولی) و ویژگی بارز گرانیت‌های پرآلومین [۱۶] را نشان می‌دهند (جدول ۲، شکل ۵). تفاوت عمده‌ای از نظر کانی‌شناسی بین بیوتیت‌های بزرگ و کوچک در واحد گرانودیوریتی تفاوت چشمگیری مشاهده نشد، و احتمالاً می‌توان آن را به تعادل دوباره‌ی بخشی یا کامل با

بحث و بررسی رسنیت‌های سورومیکاسه

بسنیت‌های غنی از بیوتیت معروف به برونبوم‌های سورومیکاسه [۱۴] از آشناترین رسنیت‌های موجود در گرانیت شیرکوهاند. این برونبوم‌ها در واحد گرانودیوریتی بسیار رایج بوده و ترکیب و بافت آن‌ها از قطعات باقی‌مانده‌ی شیسته‌های دیرگذار مجاور سنگ‌های خاستگاه است [۱۴]. این برونبوم‌ها در حاشیه‌ی خود تبلور دوباره یافته‌اند و حاشیه‌های غنی از بیوتیت درشت دانه ایجاد کرده‌اند. دلیل احتمالی اینکه چرا این مقدار بیوتیت ذوب نشده و به صورت تفاله باقی مانده است اینست که دما در گرانیت یادشده از دماه لازم برای واکنش‌های شکست بیوتیت در مقیاس بزرگ و در غیاب شاره در سنگ‌های پهنه‌ای بالاتر

در گرانیت شیرکوه کردیریت به صورت شکل‌دار تا بی‌شکل تغییر کرده و حاوی ادخال‌های کوارتز، بیوپیت‌های ریزدانه و کانی‌های کدر است (شکل ۲C). این کانی در بیشتر موارد به مجموعه‌ای از کلریت و موسکوویت (پنیتی شدن) تبدیل شده است (شکل ۲D). محتوای Na_2O آن‌ها ($>0.5\text{wt}\%$) بسیار کمتر از کردیریت‌های ماقمایی شاخص بوده و بیشتر به کردیریت‌های دگرگونی و رستیتی شباهت دارند (جدول ۲).

فازهای دیگر رستیتی

کوارتز و پلازیوکلاز از دیگر کانی‌هایی هستند که می‌توانند در گرانیت‌های نوع S خاستگاه رستیتی داشته باشند [برای مثال: ۲۱]. در خاستگاه همه‌ی گرانیت‌های دارای ترکیب باقی مانده مذاب که در تعادل با کوارتز به علاوه فلدسپار تشکیل شده‌اند، کوارتز باید یک فاز رستیت باشد؛ هرچند که تشخیص آن دشوار است و به بررسی‌های کاتندولومینسانس نیاز دارد [۱].

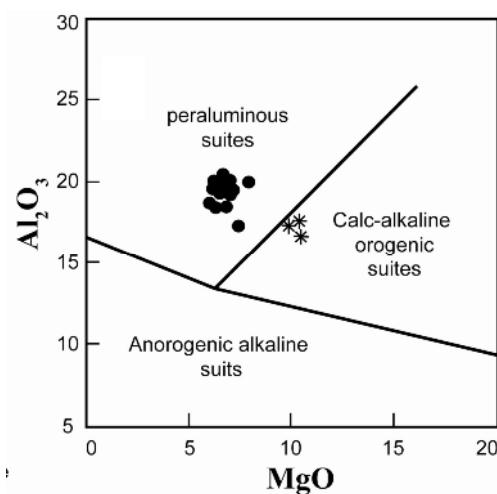
پلازیوکلازهای رستیتی به دلیل حضور مراکز کلسیک، حاشیه‌های گرد شده و یا بر اساس الگوی منطقه‌بندی پیچیده‌شان شناسایی می‌شوند [۲۲، ۲۳]. ناگفته نماند که این پدیده می‌تواند در پلازیوکلازهایی که طی جدایش یا اختلاط ماقمایی تشکیل می‌شوند نیز مشاهده شوند [۵]. منطقه‌بندی پیچیده در پلازیوکلاز در گرانیت‌های حاصل از آناتکسی نادر است. پلازیوکلاز معمولاً همرشدی کانسرтал با فلدسپار پتاسیک نشان می‌دهد که به عنوان فاز تاخیری در نظر گرفته می‌شود. معمولاً پلازیوکلازهای رستیتی با ترکیب $\text{An}_{55}\text{Ta}_8$ گزارش شده‌اند [۵] ولی محتوای آنورتیت پلازیوکلاز در گرانیت‌های آناتکسی از $\text{An}_{25}\text{Ft}_{75}$ فراتر نمی‌رود، زیرا در سیستم $\text{P}_{\text{H}_2\text{O}}=\text{P}_{\text{total}}$ $\text{Qz}-\text{Or}-\text{An}-\text{Ab}-\text{H}_2\text{O}$ ، ماقمایی که توانایی تبلور بلورهای پلازیوکلاز با ترکیب $\text{An}_{5.3}$ را دارد، می‌تواند در تعادل با پلازیوکلاز رستیتی باشد.

نتایج حاصل از آنالیز پلازیوکلازهای گرانیت شیرکوه در جدول ۲ ارائه شده‌اند. در واحد گرانو-دیوریتی، بلورهای پلازیوکلازی وجود دارند که در آن مراکز کلسیک یکنواخت تا تقریباً یکنواخت است و در حاشیه به منطقه‌بندی عادی ختم می‌شوند (جدول ۳E). بیشتر این مراکز SK23 , $\text{An}_{47-31,3}$ می‌دهند (شکل ۲E). این مراکز به دلیل ترکیب یکنواخت‌شان فازهای رستیتی در نظر گرفته می‌شوند [۱]. زیرکن، آپاتیت و مونازیت نیز می‌توانند به عنوان کانی‌های رستیتی دیگر در گرانیت‌های آناتکسی در نظر گرفته شوند [۲۴] به این دلیل که

سنگ‌های میزبان نسبت داد. ولی چنانکه انتظار می‌رفت ترکیب بیوپیت‌های کوچک و بزرگ در درون مونزو-گرانیت‌ها از یکدیگر متفاوت بود به گونه‌ای که بیوپیت‌های کوچک دارای X_{Mg} بالاتری (0.44 تا 0.46) در مقایسه با بیوپیت‌های بزرگ میزبان (0.32 تا 0.37) بودند که حکایت از شرایط متفاوت تبلور این دو نوع بیوپیت دارد. بنابراین این انبوه‌های کوچک را می‌توان به عنوان یکی دیگر از رستیت‌های شاخص اعضای مافیک مونزو-گرانیت‌ها در نظر گرفت.

کردیریت با خاستگاه رستیتی

اینکه کردیریت در گرانیت‌های پرآلومین یک فاز اولیه‌ی ماقمایی [برای مثال ۱۷] است یا به صورت رستیت از سنگ‌های خاستگاه به ارت رسیده است [۱۸] هنوز مورد بحث است. گرچه خود شکل‌بودن کردیریت ضرورتاً سرشنی ماقمایی بودن این کانی نیست [۱۹] ولی غالباً بافت ماقمایی و ویژگی‌های ژئوشیمیایی نشان می‌دهد که می‌تواند در گرانیت‌های پرآلومین جزء فازهای تاخیری محسوب شود [۱۷]. این کانی یا به صورت فاز ماقمایی کوتکتیک یا در نتیجه‌ی واکنش‌های ماقمایی پریتکتیک در طول افزایش دما یا کاهش فشار و یا کاهش دما و یا کاهش فشار به وجود می‌آید [۲۰]. شواهد اصلی برای تشخیص کردیریت‌های ماقمایی و پریتکتیکی ماقمایی شامل (۱) خود شکل بودن آن، (۲) عدم منطقه‌بندی، (۳) نبود ادخال، (۴) نسبت بالای Na_2O در آن‌ها ($>0.5\text{wt}\%$) در مقایسه با کردیریت‌های دگرگون و رستیتی ($<0.5\text{wt}\%$) [۹] است.



شکل ۵ ترکیب بیوپیت‌های موجود در باتولیت گرانیت‌وئیدی شیرکوه در نمودار عبدالرحمن (۱۹۹۴). نمونه‌هایی که در قلمرو آهکی-قلیایی رسم شده‌اند به بیوپیت‌های ریزدانه در بخش‌های مافیک‌تر واحد مونزو-گرانیتی تعلق دارند.

جدول ۲ آنالیز عناصر اصلی (Wt%) و فرعی (ppm) مختلف باتولیت گرانیتوئیدی شیرکوه.

Igneous facies	Granodiorites				Monzogranites												
	Sample	SK11	SK25	SK23	SK155	SK111	SK50	SK122	SK101	SK39	SK142	SK116	SK123	SK74	SK4	SK66	SK137
SiO ₂	77/74	77/75	76/76	74/76	76/75	77/72	77/73	77/75	78/76	78/73	78/71	78/73	78/74	78/74	78/73	78/73	78/73
TiO ₂	0/73	0/72	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73	0/73
Al ₂ O ₃	17/17	17/17	15/17	17/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17	15/17
Fe ₂ O ₃	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17
MnO	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15	0/15
MgO	2/17	2/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
CaO	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
Na ₂ O	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
K ₂ O	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
P ₂ O ₅	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17
LOI	1/17	1/17	2/17	2/17	2/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
Total	100/87	100/89	93/80	100/87	93/83	99/87	99/87	99/87	99/85	99/85	100/85	100/87	100/87	100/85	99/85	100/85	99/85
A/CNK	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
Rb	12/17	12/17	8/20/50	12/17/24	12/17/11	12/17/9	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8	12/17/8
Ba	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27
Sr	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17
Zr	10/17/21	10/17/21	2+1/17	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21	10/17/21
Ti	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32	22/17/32
Th	3/17/9	3/17/9	3/17/10	3/17/10	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9	3/17/9
U	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
V	7/17/17	100/17	91/17	90/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17	91/17
Cr	9/17	7/17	11/17	11/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17
Ni	10/17	20/17	28/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17

ادامه جدول ۲ ترکیب باقی مانده مذاب گرانیت‌های نوع S از وايت و چاپل (1977).

Igneous facies	Monzogranites					Leucogranites			S-type minimum melts	
	Sample	SK180	SK100	SK105	SK128	SK8	SK60	SK19	SK178	
SiO ₂	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17	77/17
TiO ₂	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17
Al ₂ O ₃	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17	17/17
Fe ₂ O ₃	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17	5/17
MnO	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17
MgO	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
CaO	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
Na ₂ O	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
K ₂ O	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17	7/17
P ₂ O ₅	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17
LOI	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
Total	100/85	100/87	100/87	100/85	100/85	98/87	98/87	98/87	98/87	98/87
A/CNK	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
Rb	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17	12/17
Ba	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27	22/17/27
Sr	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17	1+1/17
Zr	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17	11/17/17
Ti	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17	2+1/17
Th	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17	3/17/17
U	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17	1/17
V	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17
Cr	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17	22/17
Ni	2+1/17	12/17	12/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17	0/17

جدول ۳ نتایج آنالیز ریز پردازش (Wt%) کانی‌ها از واحدهای مختلف با تولیت گرانیتوئیدی شیرکوه.

Biotite		Granodiorite						Monzogranite										
Sample no.		S.K.111		S.K.11				S.K.23			S.K.56				S.K.44			
Analysis no.		Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Large Bio	Small Bio	Small Bio	Small Bio	Large Bio	Large Bio		
SiO ₂		۷۶/۸	۷۵	۷۵/۸	۷۵/۷	۷۴/۸	۷۴/۹	۷۶/۸	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷	۷۶/۷		
TiO ₂		۲/۳	۲/۷۶	۲/۴۸	۱/۱۲	۳/۹۹	۳/۶۹	۲/۷۹	۱/۸۸	۲/۶۴	۲/۷۳	۲/۱۷	۲/۹۵	۲/۲۲	۴/۰۴	۲/۸۹	۲/۸۵	
Al ₂ O ₃		۱۷/۸	۱۸/۲	۱۸	۱۸/۲	۱۷/۱	۱۷/۰	۱۷/۱	۱۸	۱۸/۱	۱۶/۳	۱۵/۱	۱۴/۹	۱۴	۱۴/۷	۱۷/۴	۱۷	
FeO		۲۱/۵	۲۲/۴	۲۲/۶	۲۲/۲	۲۲/۳	۲۲/۱	۲۲/۳	۲۱/۱	۲۱/۷	۲۲/۹	۲۲/۲	۲۱/۹	۲۲/۳	۲۲/۳	۲۴/۳		
MgO		۶/۷۹	۶/۵۸	۶/۲۴	۶/۰۴	۶/۴	۶/۱۸	۶/۱۳	۸/۰۴	۶/۷۴	۶/۹۲	۱۰/۳	۱۰/۱	۱۰/۵	۷/۵۶	۶/۶۲		
CaO		-	-	-	۰/۰۵	۰/۱۲	۰/۱	۰/۱۳	۰/۰۲	۰/۰۳	۰/۰۳	۰/۰۲	۰/۰۳	۰/۰۳	-	-		
Na ₂ O		۰/۱	۰/۱	۰/۱	۰/۰۳	۰/۰۶	۰/۰۹	-	۰/۰۷	۰/۱۲	-	۰/۰۲	۰/۰۹	۰/۰۳	۰/۰۵	۰/۰۶		
K ₂ O		۹/۳	۹/۲۲	۹/۱۳	۹/۲۸	۸/۸۲	۹/۰۳	۸/۷	۷/۵۸	۹/۳۹	۸/۲۱	۷/۷۳	۸/۹۹	۷/۹۱	۸/۵	۹/۲۸	۸/۸۷	
Sum Ox%		۹۸/۳	۹۸/۷	۹۸/۳	۹۹/۳	۹۸/۶	۹۸/۱	۹۸/۶	۹۴/۸	۹۸/۴	۹۷/۲	۹۷/۴	۹۸/۱	۹۸/۲	۹۶	۱۰۰	۹۹/۲	
XMg		۰/۳۶	۰/۳۴	۰/۰۳	۰/۰۵	۰/۰۳	۰/۰۲	۰/۰۶	۰/۰۳	۰/۰۴	۰/۰۴	۰/۰۶	۰/۰۴	۰/۰۴	۰/۰۳	۰/۰۳		
Plagioclase		Granodiorites						Monzogranites						Leucogranites				
Sample no.		S.K.23						S.K.44						S.K.178				
		rim to core- core to rim						core	rim	core	rim	core	rim	core	rim	Kf		
SiO ₂		۶۱/۴	۵۸/۸	۵۵/۵	۵۶/۸	۵۷/۹	۵۷/۷	۵۸/۴	۵۷/۶	۵۸/۲	۶۰/۷	۵۸/۸	۶۲/۹	۵۸/۲	۵۷/۲	۶۷/۴	۶۷	۶۳/۶
Al ₂ O ₃		۲۴/۷	۲۲/۱	۲۷/۷	۲۲/۶	۲۲/۶	۲۲/۵	۲۳/۸	۲۲/۳	۲۲/۳	۲۱/۳	۲۲/۵	۲۲/۳	۲۲/۶	۲۷/۱	۲۱/۲	۲۱/۶	۱۷/۸
Fe ₂ O ₃		۰/۱۴	۰/۰۹	۰/۱	۰/۰۷	۰/۱	-	۰/۰۶	۰/۰۳	۰/۰۳	-	۰/۰۲	۰/۰۱	۰/۰۴	۰/۰۵	۰/۰۷	۰/۱۷	۰/۱۵
CaO		۷/۴۷	۸/۱۹	۱۰/۷	۹/۵۵	۸/۰۴	۸/۷۶	۸/۷۷	۸/۹۴	۸/۴۶	۷/۵۷	۸/۸۵	۸/۰	۸/۷۸	۰/۷۸	۰/۷۸	۰/۷	
Na ₂ O		۸/۱۱	۷/۳۹	۵/۹۱	۶/۶۳	۷/۷۵	۶/۶۵	۶/۷۵	۶/۸۱	۷/۱۱	۱۰/۵	۷/۱۴	۸/۹۷	۷/۴۸	۷/۴۳	۱۰/۷	۱۱/۲	۱/۰۶
K ₂ O		۰/۰۳	۰/۱۶	۰/۲	۰/۰۵	۰/۱۵	۰/۰۵	۰/۱۶	۰/۰۴	۰/۰۸	۰/۰۶	۰/۰۷	۰/۰۶	۰/۰۷	۰/۰۹	۰/۰۵	۱۰/۳	
Total		۱۰۰	۱۰۰	۹۹/۸	۹۹/۹	۱۰۰	۹۹/۹	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۱۰۰	۹۸/۱	
An		۷۰/۷	۳۷/۷	۴۷/۸	۴۳/۷	۴۱/۳	۴۱/۸	۴۱/۱	۴۱/۰	۴۹/۱	۱۱/۰	۳۸/۸	۲۳/۳	۴۱	۴۳/۹	۷/۱	۲/۸	۰/۳۴
Cordierite		Granodiorite						Monzogranite						S.K.128				
Sample no.		S.K.148						S.K.128										
SiO ₂		۴۷/۶						۴۷										
Al ₂ O ₃		۳۴/۶						۳۲/۴										
FeO		۵/۸						۵/۵۳										
MgO		۶/۳۴						۶/۳۲										

این مقدار است و مقدار آن‌ها نیز برخلاف روند افزایش مشاهده شده در گرانیت‌های نوع S از سنگ‌های مافیک به سمت فلسیک کاهش یافته است.

نقش مدل رستیتی در تکامل با تولیت شیرکوه گرانیت شیرکوه در نمودارهای تغییرات عناصر اصلی و فرعی روندی خطی نشان می‌دهد (شکل‌های ۳ و ۴). چنین روندی می‌تواند در اثر فرایندهای مختلفی از جمله جدایش، هضم و تبلور جدایشی (AFC)، دمای ذوب بخشی و اختلاط ماقمایی روی دهد [۳، ۵]. با توجه به محتوای بالای رستیت و برونبوم‌ها، بویژه در بخش‌های مافیک‌تر گرانیت شیرکوه که به احتمال قوی مانع جدایش فازهای تبلور یافته شده است، بعید به نظر می‌رسد که چنین روندهایی حاصل فرایند هضم و تبلور

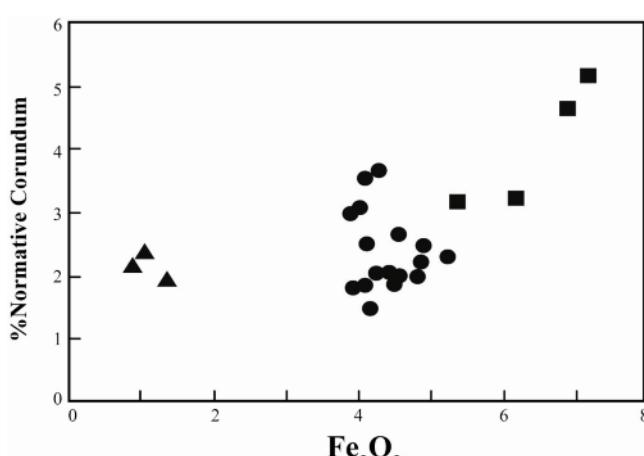
پتانسیل آن‌ها برای تشکیل رستیت در بسیاری از کارهای تجربی [برای مثال: ۲۵ و ۲۴] و پردازشی یونی در طول کانی زیرکن که حاوی هسته‌های قدیمی هستند [۲۶] به اثبات رسیده است. در گرانیت‌های آناتکسی، آپاتیت، زیرکن و مونازیت می‌توانند به صورت ادخال‌هایی درون بیوتیت و درون ماتریس برونبوم‌های سورمیکاسه یافت شوند و از اینرو حداقل بخشی از آنها رستیت‌اند. کارهای تجربی نشان داده است که آپاتیت با خاستگاه ماقمایی در گرانیت‌های پرآلومینوسی می‌توانند تشکیل شوند که مذاب‌های سازنده‌ی آن‌ها دارای بیش از ۵٪ درصد وزنی P₂O₅ باشند [۲۷]. بدین ترتیب به احتمال قوی آپاتیت‌های موجود در با تولیت شیرکوه از نوع رستیت‌اند زیرا محتوای P₂O₅ کلیه سنگ‌های یاد شده کمتر از

حضور مراکز زیرکن موروثی اثبات می‌شود ولی تاکنون گرانیتوئیدهای شیرکوه از این نظر مورد بررسی قرار نگرفته‌اند. کاهش فراوانی Ba و P_2O_5 با افزایش محتوای SiO_2 نشان می‌دهد که کانی‌های بیوتیت و آپاتیت که به ترتیب حاوی مقادیر چشمگیری Ba و فسفر بوده‌اند به صورت رستیت وجود داشته‌اند (شکل ۴).

اگر ترکیب یک جایگاه گرانیتی کاملاً از طریق جدایش رستیت کنترل شده باشد، در آن صورت ترکیب مذاب برای همهٔ عناصر روی محتوای SiO_2 سنگ‌های فلزیکتر و برخوردار آن عنصر با محور SiO_2 قرار خواهد داشت (شکل ۴). در این موقعیت که "ترکیب باقی مانده مذاب" نامیده می‌شود، عناصری همچون MgO و P_2O_5 محور SiO_2 را نزدیک به مذاب هاپلوگرانیتی قطع می‌کنند. در نمودارهای تغییرات هارکر FeO ، TiO_2 ، MgO و محور SiO_2 را در ۷۷ درصد وزنی قطع می‌کنند (شکل ۳)، ترکیب هاپلوگرانیت [۱]. باقی مانده مذاب در گرانیت آناتکسی شیرکوه با لوکوگرانیت‌ها مشخص شده‌اند و ترکیبی نزدیک به ترکیب باقی مانده مذاب گرانیت‌های نوع S چاپل و وايت [۱] دارند (جدول ۲). بنابراین تغییر از رژیم غالب با جدایش رستیت تا رژیم تبلور جدایشی با تغییر در مقدار Sr پایین‌تر از ۷۰ wt% که از روند برآورده شده در محتوای SiO_2 پایین‌تر می‌شود نشان داده شده است. افت ناگهانی در مقدار Sr به تبلور جدایشی فلدسیارها پیش از تشکیل سنگ‌های فلزیکتر می‌تواند نسبت داده شود. بنابراین در اینجا نیز همانند بسیاری از جایگاه‌های گرانیتی نوار چین خورده لاخلان تبلور جدایشی در مرحله‌ی بعدی تکامل ماقمایی رخ داده است.

جدایشی باشد. اختلاط ماقمایی نیز نمی‌تواند برای مقادیر پایین CaO و Sr در گرانیت‌های شیرکوه با محتوای SiO_2 پایین در نظر گرفته شود. از طرف دیگر این احتمال که سنگ‌های مافیکتر باید از اختلاط ماقماهای پوسته‌ای نوع S فلزیک با مذاب‌های عمیق‌تر پوسته یا گوشته‌ای به وجود آمده باشند رد می‌شود، زیرا بنابر نظر [۱۲] هرچه سنگ‌ها مافیک‌تر می‌شوند پرآلومین‌تر خواهند بود (شکل ۶، جداول ۱ و ۲).

بر پایه‌ی مدل رستیت، ترکیب گرانیت خاستگاه باید بر روی این خط راست بین ترکیب باقی مانده مذاب و رستیت قرار گیرد. در هر حال، ترکیب مذاب ابتدایی تنها در صورتی می‌تواند تعیین شود که آن ترکیب به واسطه‌ی تبلور جدایشی و جدایش رستیت تغییر نکرده باشد. بر اساس این مدل، ترکیب خاستگاه مذاب که مافیک‌ترین گرانیت‌ها را تشکیل می‌دهد باید در راستای این تغییرات قرار داشته و بالاترین تمرکز رستیت را دارا باشد. بنابراین سنگ‌های گرانیتوئیدی که در حاشیه‌ی شمالی این باتولیت رخمنون دارند دارای کمترین محتوای SiO_2 و بیشترین سهم کانی‌های مافیک هستند ترکیبی نزدیک یا مشابه مذاب‌های ابتدایی این جایگاه را نشان می‌دهند. بنابراین روند خطی مشاهده شده بین گراناندیوریت‌ها تا لوکوگرانیت‌ها حاکی از روند عدم اختلاط رستیتی است که به راحتی در بسیاری از نمودارهای هارکر از جمله Na_2O , K_2O , CaO , P_2O_5 قابل مشاهده است. کاهش پیشرونده‌ی Zr از سنگ‌های مافیک‌تر به سمت ترکیب‌های فلزیک‌تر با این واقعیت هماهنگ است که بلورهای زیرکن در مذابی که این گرانیت‌ها از آن به وجود آمده‌اند وجود داشته‌اند و یا حتی مذاب از زیرکن اشباع بوده است. اگرچه این موضوع با



شکل ۶ نمودار کرندوم ساختگی نسبت به آهن کل برای سنگ‌های گرانیتوئیدی باتولیت شیرکوه. علامت‌ها شبیه شکل ۳ هستند.

برداشت

- of parautochthonous restite-rich granite in a granulitic area", Trans. R. Soc. Edinburgh Earth Sci. 83 (1992) 127-138.*
- [3] Wall V.J., Clemens J.D., Clarke D.B., "Models for granitoid evolution and source compositions", J. Geol. 95 (1987) 731-749.
- [4] Clemens J.D., "The importance of residual source material (restite) in granite petrogenesis: A comment", I. Petrol. 30 (1989) 1313-1316.
- [5] Bateman R., "The Center Pond pluton: The restite of the story (phase separation and melt evolution in granitoid genesis)", Comment. Am. J. Sci. 288 (1988) 282-287.
- [6] Barbero L., Villaseca C., Rogers G., Brown P.E., "Geochemical and isotopic disequilibrium in crustal melting: An insight from the anatectic granitoids from Toledo, Spain", J. Geophys. Res. Solid Earth 100 (1995) 15745- 15765.
- [7] Chappell B.W., White A.J.R., "Restite enclaves and the restite model". In: Didier, J. Barbarin, B. (Eds.), "Enclaves and Granite Petrology", Developments in Petrology, 13 (1991) Elsevier, Amsterdam, pp. 479-492.
- [8] Vernon R.H., "Restite, xenoliths and microgranitoid enclaves in granites", J. Proc. R. Soc. NSW 116 (1983) 77-103.
- [9] Harris N.B.W., Inger S., "Trace element modelling of pelite-derived granites", Contrib. Mineral. Petrol. 110 (1992) 46-56.
- [10] White A.J.R., Chappell B.W., "Some supracrustal (S-type) granites of the Lachlan Fold Belt", Trans. R. Soc. Edinburgh Earth Sci. 79 (1988) 169-181.
- [11] Carignan J., Hild P., Mevelle G., Morel J., Yeghicheyan D., "Routine analyses of trace elements in geological samples using flow injection and low pressure on-line liquid chromatography coupled to ICP-MS: a study of reference materials BR, DR-N, UB-N, AN-G and GH", Geostandard Newsletter: The Journal of Geostandards and Geoanalysis 25, No 2-3 (2001) 187-198.
- [12] Chappell B. W., White A. J. R., "I- and S-type granites in the Lachlan Fold Belt. Transactions of the Royal Society of Edinburgh", Earth Sciences 83 (1992) 1-26.
- [13] Harrison, Watson, Hensen B.J., Green D.H., "Experimental study of the stability of cordierite and garnet in pelitic compositions at high
- شیرکوه به طور گسترده از سنگ‌های مافیک غنی از بیوتیت و کرديبریت و حاوی مقادیر قابل چشمگیری از کانی‌های رستیتی تا گرانیت‌های به شدت جدا شده فاقد رستیت را شامل می‌شوند. گرانیت‌های مافیکتر از کرندوم ساختگی غنی هستند و انواع فلسیک از نظر ترکیبی مشاهده شده در ترکیب‌های مافیکتر با تولیت گرانیتوئیدی شیرکوه به دلیل درجات مختلف جدایش مذاب از رستیت در تعادل با ماغما و تغییرات موجود در ترکیبات فلسیک‌تر این جایگاه از تبلور جدایشی ناشی شده است. به طور کلی، مهم‌ترین رستیت‌های شناخته شده در بخش‌های مافیکتر با تولیت مورد بررسی شامل برونبوم-های سورمیکاسه، بیوتیت‌های ریزدانه با محتوای X_{mg} مقایسه با بیوتیت‌های میزبان، مجموعه کانی‌ای بیوتیت \pm سیلیمانیت، کرديبریت، مراکز یکواخت کلسیک در پلاژیوکلاز؛ ادخال‌های فراوان زیرکن، آپاتیت و مونازیت موروثی در بیوتیت‌هاست. با توجه به بررسی‌های سنگ‌شناختی و ژئوشیمیایی و نیز وجود فازهای رستیتی می‌توان ادعا کرد که گرانیت شیرکوه از آناتکسی پوسته‌ی بالایی و اساساً در اثر آزاد شدن آب به واسطه‌ی واکنش‌های شکست بیوتیت در دمای کمتر از ۸۵۰ درجه سانتی‌گراد تشکیل شده است.
- معمولًا با تولیت‌ها از به هم پیوستن بسته‌های ماغمایی متفاوت از زون‌های تغذیه‌ای جداگانه تشکیل می‌شوند. از بررسی روابط صحرایی حاکم بر سه واحد اصلی تشکیل دهنده‌ی با تولیت گرانیتوئیدی شیرکوه، درصد و نحوه پراکندگی کانی‌ها و نیز مدل ژئوشیمیایی ارائه شده برای آن‌ها می‌توان ترتیب و زمان نسبی بین جایگیری واحدهای مختلف را به ترتیب به واحد گرانوڈیوریتی، مونزوگرانیتی و لوکوگرانیتی نسبت داد.

مراجع

- [1] Chappell B.W., White A.J.R., Wyborn D., "The importance of residual source material (restite) in granite petrogenesis", J. Petrol. 28 (1987) 1111-1138.
- [2] Barbero L., Villaseca C., "The Layos Granite. Hercynian complex of Toledo (Spain): An example

- [20] Clarke D. B., "Cordierite in felsic igneous rocks: A synthesis", *Mineral. Mag.* 59 (1995) 311-325.
- [21] White A. J. R., Chappell B. W., "Ultrametamorphism and granitoid genesis", *Tectonophysics* 43 (1977) 7-22.
- [22] Smith J. V., Brown W. L., "Feldspar Minerals. I. Crystal structures, physical, chemical and microstructural properties", Springer Verlag, Berlin (1988) 828 pp.
- [23] Holtz F., Barbey P., "Genesis of peraluminous granites. II. Mineralogy and chemistry of the Tourem complex (North Portugal). Sequential melting vs. restite unmixing", *J. Petrol.* 32 (1991) 959-978.
- [24] Montel J. M., Cheillett A., "Nature and composition of restites in the Velay granite (France)", *Terra Abstr.* 1 (1989) 282.
- [25] Watson E. B., Harrison T. M., "Zircon saturation revisited: temperature and composition effects in a variety of crustal magma types", *Earth Planet. Sci. Lett.* 64 (1983) 295-304.
- [26] Williams I. S., "Inherited zircon, a unique key to granites' protoliths: An ion probe study", *Geol. Sot. Am. Abstr. Progr.* 21 (1989) 361-362.
- [27] Pichavant M., Montel J. M., Richard L.R., "Apatite solubility in peraluminous liquids: Experimental data and an extension of the Harrison-Watson model", *Geochim. Cosmochim. Acta* 56 (1992) 3855-3861.
- temperatures and pressures. Synthesis of experimental data and geological applications", *Contrib. Mineral. Petrol.* 38 (1984) 151-166.
- [14] Didier J., "The enclaves of the autochthonous granodiorites and quartz monzonites of the Velay massif in the French Massif Central. In: Granites and their enclaves. The bearing of enclaves on the origin of granites", Developments in Petrology Series No. 3. 2. Elsevier, Amsterdam (1973) 27-56.
- [15] Vielzeuf D., Holloway J. R., "Experimental determination of the fluid-absent melting relations in the pelitic system", *Contrib. Mineral. Petrol.* 98 (1988) 257-276.
- [16] Dahlquist J. A., Rapela C. W., Baldo E. G., "Cordierite bearing S-Type granitoids in the Sierra de Chepes (Sierras Pampeanas): petrogenetic implications", *J. South Am. Earth Sci.* 20 (2005) 231-251.
- [17] Bouloton J., "Mise en evidence de corditrite heritee deh terrains traverses dans le pluton granitique des Oulad Ouaslam (Jebilet, Maroc)", *Can. J. Earth Sci.* 29 (1992) 658-668.
- [18] Clemens J. D., Wall. V. J., "Origin and crystallisation of some peraluminous (S-type) granitic magmas", *Can. Mineral. I'* (1981) 111-131.
- [19] Wybom D., Chappell B. W., "The petrogenetic significance of chemically related plutonic and volcanic rock units", *Geol. Mag.* 123 (1986) 619-628.