شیمی سنگ کل متاپلیتهای شاهیندژ، زادگاه رسوبی و پاراژنزهای کانیایی

منیر مجرد <sup>۱</sup>\*، محسن مؤذن <sup>۲</sup> و محسن مؤید <sup>۲</sup> <sup>۱</sup> گروه زمینشناسی دانشگاه ارومیه، آذربایجان غربی، ایران ۲ گروه زمینشناسی دانشگاه تبریز، آذربایجان شرقی، ایران

#### چکیدہ

با هدف تعیین زادگاه سنگهای رسوبی دگر گونشده در همتافت شاهیندژ واقع در شمال غرب ایران، مطالعاتی بر روی شیمی سنگ کل متاپلیتهای منطقه صورت گرفت. ژئوشیمی عناصر اصلی، سنگ رسوبی اولیه را بیشتر از نوع شیل ارزیابی می کنـد. بررسی اکسیدهای عناصر اصلی، واسطه و کمیاب (مانند 20 K<sub>2</sub>O K و Ni) ماهیت حدواسط تا اسیدی در حد آنـدزیت تا ریوداسیت را برای سنگ آذرین مولد این رسوبات نشان می دهد. درجه دگرسانی شیمیایی (CIA) سنگ آذریـن اولیـه در حـد متوسط به بالا و پلاژیوکلاز آن از نوع آندزین تا الیگوکلاز بوده است. بر مبنای اکسید عناصر اصلی، محـیط تکتـونیکی تشکیل رسوبات اولیه حاشیه فعال قاره مشخص شده است. نمونههای مطالعه شده در مقایسه با متوسط پوسته قارهای، آنومـالی منفی شدیدی از Ca و ST تهی شدگی مختصری از Nb و Mn و غنیشدگی متوسطی از Y، Ba و A و عناصر واسطه نشان می دهنـد. یکنواختی الگوی نمودار چند عنصری برای همه نمونههای مورد مطالعه نشان می دهد عواصل ترمودیات میکی دما و فشار، مهم ترین نقش را در پیدایش پاراژنزهای متفاوت کانیایی ایفا کرده و متغیر ترکیب سنگ کل ثابت بوده است. نمونههای معـرف میم ترین نقش را در پیدایش پاراژنزهای متفاوت کانیایی ایفا کرده و متغیر ترکیب سنگ کل ثابت بوده است. نمونههای معـرف می می می می می می می ای از ماد مشاوت کانیایی ایفا کرده و متغیر ترکیب سنگ کل ثابت بوده است. نمونههای معـرف می می و نقش را در پیدایش پاراژنزهای متفاوت کانیایی ایفا کرده و متغیر ترکیب سنگ کل ثابت بوده است. نمونههای معـرف می می و می از در پیدایش پاراژنزهای متفاوت کانیایی ایفا کرده و متغیر ترکیب سنگ کل ثابت بوده است. نمونه های معـرف می و فشار تخمین زده شده در مطالعات قبلی در حال تعادل و پایدار بودهاند.

**واژههای کلیدی**: پاراژنز کانیایی، درجه دگرسانی، زادگاه رسوبی، شاهیندژ، متاپلیت، محیط تکتونیکی

مقدمه

زادگاه رسوبی، بهخصوص در حاشیه فعال ورقهها بهعلت فرسایش و تخریب بعدی به دشواری قابل شناسایی است. در چنین چرخههایی مطالعه سنگهای رسوبی مرتبط، راه مفیدی برای تعیین سنگ منشأ و تاریخچه تحرک حواشی فعال قدیمی است (Sun *et al.*, 2008).

سنگهای تخریبی سیلیسدار ابزار خوبی برای مطالعه زادگاه رسوبی و محیط تکتونیکی حوضههای (Dickinson, 1970, 1985; Bhatia, 1983; ; Roser and Korsch, 1988; Floyd and Leveridge, 1987) اصلی و نسبت بین آنها برای ارزیابی خاستگاه رسوبات جلوگیری نمی کند (Long et al., 2008; Hofmann, 2005; Garzanti et al., 2007; Kasanzu et al., 2008; 2005; Garzanti et al., 2007; Kasanzu et al., 2008) (Kutterolf et al., 2008) منطقهای به مساحت حدود ۶۰۰ کیلومتر مربع در شرق شاهین دژ آذربایجان غربی تنوعی از سنگهای آذرین، رسوبی و دگرگونی را در خود جای داده است (شکل ۱). تحقیقات کانی شناسی و ژئوشیمیایی آگاهی ما را از خاستگاه رسوبی، محیط تکتونیکی و نحوه تکوین (Maas تکتونوماگمایی حوضه رسوبی وسعت می بخشد (Maas) and McCulloch, 1991; Degraaff-Surpless *et al.*, 2002; Cope *et al.*, 2005; She *et al.*, 2006) استفاده از عناصر کمیاب و نادر خاکی در این راستا مطمئن تر است، ولی این امر از کاربرد وسیع اکسیدهای عناصر



شکل ۱- نقشه زمینشناسی منطقه شاهیندژ بههمراه موقعیت نمونههای متاپلیتی. اقتباس شده از نقشه تهیه شده توسط سازمان زمینشناسی کشور (خلقی و همکاران، ۱۳۷۳؛ مجرد، ۱۳۸۶). شهر شاهیندژ در شمالغرب منطقه و شهر تکاب در شرق ناحیه مورد مطالعه و خارج از نقشـه فوق واقع شدهاند.

کیانیت، آندالوزیت، کردیریت، استارولیت و گارنت بوده و در کرتاسه فوقانی با نفوذ توده گرانیتویید پیچاقچی مجدداً بهصورت مجاورتی دگرگون شدهاند که آثار آن در مطالعات بافتی و پتروگرافی شیستها بررسی شده است (Modjarrad *et al.*, 2007). تعیین تعداد فازهای دگرگونی و دگرشکلی، ترموبارومتری فاز اصلی دگرگونی ناحیهای و مجاورتی و مطالعه ژئوشیمی سنگهای آذرین منطقه بهصورت تفصیلی انجام شده است (مجرد، با توجه به وجود انواع سنگهای دگرگونی و ارتباط سنگهای دگرگونی و آذرین موجود در منطقه نام همتافت دگرگونی شاهیندژ Shahindezh) (Shahindezh و به اختصار SMC به آن اطلاق شده است (مجرد، ۱۳۸۶). سنگهای دگرگونی عبارتند از: متاپلیت، آمفیبولیت، مرمر، متاولکانیت و پاراگنیس. متاپلیتها و گنیسها جهتیافتگی ترجیحی نشان میدهند. متاپلیتهای منطقه SMC دارای اول در تعیین مدل ژئودینامیکی تکوین منطقه SMC و مورد دوم برای اثبات پیش فرض یکسانی شیمی سنگ کل شیستها که بر روی آنها زمین دمافشارسنجی صورت گرفته (بسته بودن نسبی سیستم) و در حال تعادل بودن پاراژنزهای مشاهده شده در متاپلیتها ضروری است. ۱۳۸۶، مجرد و همکاران، ۱۳۸۶). بر این اساس نوع دگرگونی منطقه SMC از نوع HT/L-MP ارزیابی شده است. جدول ۱ خلاصه پتروگرافی متاپلیتهای منطقه را نشان میدهد. تعیین نوع و محل تشکیل رسوبات مادر متاپلیتها و مقایسه ترکیب شیمیایی انواع میکا شیستها در منطقه هدف اصلی این مطالعه است. مورد

جدول ۱- خلاصه پتروگرافی متاپلیتهای آنالیز شده از منطقه SMC. حروف X برای کانی با فراوانی بالای ۱۰٪، x برای کانی با فراوانی بین ۵-۱۰٪ و حرف A برای محصول ثانویه به کار رفته است. علایم کانیها از ۱۹۸۳) Kretz (۱۹۸۳) گرفته شده است.

|        |     |    |     |    |    |     | -  |     |     |     |     |     |     |  |  |
|--------|-----|----|-----|----|----|-----|----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|--|--|
| sample | Qtz | Pl | Kfs | Bt | Ms | Als | St | Grt | Crd | Chl | Tur | Zrn | Ore |  |  |
| S29    | Х   | х  | Х   | Х  | Х  |     |    |     |     | X   | t   | t   | t   |  |  |
| S44B   | Х   | х  |     | Х  | х  | Х   | х  |     |     |     |     |     |     |  |  |
| S44D   | Х   |    | х   | Х  | Х  | Х   |    |     |     |     |     |     |     |  |  |
| S44G   | Х   | х  |     | Х  | Х  | Х   | Х  |     |     | A   |     |     |     |  |  |
| S45A   | Х   | х  |     | Х  | х  | Х   |    |     |     |     |     |     |     |  |  |
| S48A2  | Х   |    | х   | Х  | А  |     |    |     |     |     | t   |     |     |  |  |
| S53A   | Х   | х  | Х   | Х  |    |     |    |     | X   | Α   |     |     | t   |  |  |
| S55A   | Х   | х  |     | Х  |    | х   |    |     | X   | х   |     |     |     |  |  |
| S58M   | Х   | х  |     | Х  | Х  | Х   | х  |     | х   |     |     |     |     |  |  |
| S58N   | Х   | х  | Х   | Х  |    | х   |    | X   |     | Α   |     |     |     |  |  |
| S58P   | Х   | х  | Х   | Х  |    |     |    | x   |     | Α   |     |     |     |  |  |
| S58T   | Х   | х  | Х   | Х  |    |     | x  | x   |     |     |     |     |     |  |  |
| S60A   | Х   | х  | Х   | Х  |    | х   |    |     |     |     |     |     | t   |  |  |
| S68N   | Х   | х  | Х   | х  |    |     |    |     |     |     |     |     |     |  |  |
| S87B   | Х   |    | х   | Х  | х  |     |    |     |     | х   |     |     | t   |  |  |
| S88C   | Х   | х  | Х   | Х  | х  |     |    |     |     |     | t   |     |     |  |  |
| S89A   | Х   | х  |     | Х  | Х  | X   |    |     | Х   | Α   |     |     | t   |  |  |
| S90D   | Х   | х  | Х   | Х  | x  | X   |    |     | Х   | Α   |     |     |     |  |  |
| S90E   | Х   | х  | Х   | X  | x  | X   | х  |     | Х   | Α   |     |     |     |  |  |
| S91D   | Х   | х  |     | X  | x  | Х   |    |     |     |     | t   | t   |     |  |  |
| S91F2  | Х   | х  | х   | X  |    | Х   |    |     | х   |     |     |     |     |  |  |
| S93A   | Х   | х  | х   | X  | x  | x   |    |     |     |     | t   |     | t   |  |  |
| S96A   | Х   | х  | x   | X  | X  |     |    |     |     |     | t   |     |     |  |  |

زمينشناسي منطقه

منطقه SMC در زون ایران مرکزی واقع شده (آقانباتی، ۱۳۸۵) و سنگهای رسی دگرگون شده، قدیمی ترین واحد مشاهده شده در این ناحیه اند. این سنگها احتمالاً با واحدهای دگرگونی تفکیک نشده در ایران مرکزی (پشت بادام) همارز هستند. شباهت منطقه مورد مطالعه با سنگهای دگرگونی تکاب در نزدیکی از طریق تعیین سن رادیومتری تایید شده است از طریق تعیین سن رادیومتری تایید شده است پرکامبرین پسین اتفاق افتاده است و بر اثر این کوهزایی سنگهای پیش از اینفراکامبرین (پروتروزوییک و

آرکئوزوییک) دچار گسلخوردگی، چینخوردگی و دگرگونی شدهاند (درویشزاده، ۱۳۷۰). رسوبات کهر که بر روی سنگهای مزبور قرار دارند، دگرگونی ضعیفی در حد اسلیت و فیلیت نشان میدهند (مربوط به فاز محدود زریگانین). سنگهای دولومیتی و فسیلدار (شواریا و سیرکولاریس) سازند سلطانیه واحد بعدی است که در شمالغرب و جنوبغرب منطقه دیده میشود (شکل ۱). سنگهای سازند لالون در شمال و شرق روستای خواجلو برونزد دارند. این واحد با ناپیوستگی هم شیب توسط سنگهای سازند میلا پوشانده میشود. واحدهای سلطانیه و لالون هیچ اثری از دگرگونی را نشان نمیدهند. بهنظر میرسد منطقه پس

از تشکیل نهشتههای میلا، در کامبرین میانی، اردویسین، سیلورین، دونین و کربونیفر بیرون از آب بوده است. رسوبات ژوراسیک تنها در بخش کوچکی در جنوبغرب منطقه ديده مي شود. رسوبات كرتاسه بالايي در جنوبغرب منطقه از آهـ کهای مارنی نازک لایـه واجد فسيل، اي با سن سانتونين – ماستريشتين تشكيل شده است. سازند قم در زمان اليگوسن بالا -میوسن ایجاد شده، در شرق و جنوب شرق منطقه مشاهده می شود (خلقی و همکاران، ۱۳۷۳). سنگهای آلکالی گرانیتی روشن که همواره با گنیسها همراه هستند، به صورت لکه های کوچک و متعدد در منطقه برونزد دارند. سنگهای گرانیتی و گرانودیوریتی بهطور عمده در حوالی روستای پیچاقچی و قرهزاغ و برونزدهای کوچکتری در محمودآباد، زید کندی و خزایی بالا دیـده می شود (شکل ۱). زمان نفوذ این توده توسط سن یابی K-Ar كرتاسه فوقاني – يالئوسن تعيين شده است (خلقی و وثوقی عابدینی، ۱۳۸۲).

### روش انجام پژوهش

از شیمی سنگ کل متاپلیتها، علاوه بر استفاده در تعیین دقیق تر کانیهای در حال تعادل می توان برای مشخص کردن نوع سنگ رسوبی اولیه و همچنین سنگ آذرین مادر رسوبات بهره برد. به همین منظور ۲۳ نمونه از متاپلیتهای منطقه SMC به عنوان معرف انتخاب شده و در انیستیتو تحقیقاتی GFZ آلمان شده و در انیستیتو تحقیقاتی ALS CHEMEX المان کانادا بهروش RFF تجزیه شده است. علاوه بر کانادا بهروش SRF تجزیه شده است. عادو بر کمیاب برای کانادا به موان شده است. جدول ۲ نتایج آنالیز شیمیایی بر روی متاپلیتهای منطقه را نشان می دهد. مقاطعی که شماره آنها در مقاله آمده است، در مطالعات قبلی به تفصیل بررسی شدهاند (مجرد، ۱۳۸۶؛ مجرد و

همکاران، ۱۳۸۷). همچنین، موقعیت نمونه برداری بر روی نقشه زمین شناسی منطقه مشخص شده است (شکل ۱).

## ژئوشیمی سنگ کل متاپلیتها

اغلب متاپلیتهای منطقه SMC دارای ۵۸ –۷۲ درصد سیلیس هستند. فراوانی اکسید آلومینیم در آنها بیشتر در طیف ۱۱–۱۸ درصد است. اکسید آهن کل که بهصورت آهن سه ظرفیتی گزارش شده، تغییراتی بین ۴–۸ درصد داشته و اکسید منیزیم اغلب از ۲ تا ۴ درصد در تغییر بوده است. مقدار اکسید تیتانیم کمتر از ۱ درصد و فراوانی منگنز بسیار اندک و قابل اغماض است. برخی از عناصر کمیاب و واسطه نیز مورد سنجش قرار گرفتهاند که در بخش مربوط به نمودارهای

چندعنصری مورد بحث قرار می گیرند (جدول ۲). تغییرات اکسیدهای عناصر اصلی بر حسب SiO<sub>2</sub> ترسیم شده است. روند نزولی آهن، منیزیم، تیتانیم و آلومینیم با افزایش سیلیس خطی و واضح است (شکل ۲). نمونههای پر سیلیس از محتوای Mg ،Fe ،Al و Ti کمتری برخوردارند. به همین دلیل، کانی های شاخص دگرگونی سنگهای رسی که اغلب فرومنیزین و غنی از آلومینیم هستند (مانند گارنت، کردیریت، استارولیت و آلومینوسیلیکاتها) در آنها کمتر متبلور شدهاند. روند مربوط به کلسیم، سدیم، پتاسیم و فسفر غیر خطی و ارکنده است. به همین دلیل، از آوردن نمودار این عناص براکنده است. علت این پراکندگی به احتمال زیاد به فرایندهای ثانوی، از قبیل آلتراسیون فلدسپارها و به فرایندهای متفرقه مربوط است.

|                                |       |         |         |       |       |       | 0     |       |       |       | 0, .  |
|--------------------------------|-------|---------|---------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| Sample                         | S29   | S44B    | S44D    | S44G  | S45A  | S48A2 | S53A  | S55A  | S58M  | S58N  | S58P  |
| (wt%)                          |       |         |         |       |       |       |       |       |       |       |       |
| SiO <sub>2</sub>               | 71.9  | 65.1    | 60.4    | 63.8  | 54.1  | 57.4  | 61.9  | 58.0  | 58.6  | 64.7  | 64.8  |
| TiO <sub>2</sub>               | 0.639 | 0.803   | 0.861   | 0.828 | 0.921 | 0.923 | 0.874 | 0.867 | 0.846 | 0.86  | 0.740 |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 12.1  | 15.4    | 18.2    | 15.3  | 19.8  | 18.8  | 17.1  | 18.4  | 17.7  | 15.1  | 13.4  |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 4.3   | 6.80    | 7.62    | 6.92  | 10.68 | 7.32  | 6.44  | 7.99  | 8.40  | 7.72  | 10.04 |
| MnO                            | 0.030 | 0.058   | 0.076   | 0.075 | 0.05  | 0.039 | 0.046 | 0.060 | 0.076 | 0.029 | 0.048 |
| MgO                            | 1.88  | 3.29    | 3.98    | 3.52  | 4.50  | 3.74  | 4.00  | 4.20  | 4.50  | 3.20  | 2.96  |
| CaO                            | 0.58  | 0.95    | 0.88    | 1.54  | 0.46  | 0.75  | 1.57  | 0.63  | 1.00  | 0.64  | 0.91  |
| Na <sub>2</sub> O              | 2.16  | 2.50    | 1.81    | 3.14  | 1.69  | 3.57  | 3.41  | 1.91  | 2.94  | 0.98  | 2.92  |
| K <sub>2</sub> O               | 2.25  | 2.77    | 3.52    | 2.81  | 4.34  | 4.49  | 1.89  | 4.37  | 3.42  | 2.73  | 1.84  |
| P2O5                           | 0.158 | 0.194   | 0.215   | 0.201 | 0.246 | 0.209 | 0.372 | 0.184 | 0.257 | 0.324 | 0.26  |
| H <sub>2</sub> O               | 2.61  | 1.66    | 1.82    | 1.32  | 2.59  | 2.13  | 1.70  | 2.87  | 1.82  | 3.13  | 1.72  |
| CO <sub>2</sub>                | 1.16  | 0.11    | 0.24    | 0.16  | 0.11  | 0.05  | 0.6   | 0.13  | 0.07  | 0.16  | 0.11  |
| Total                          | 99.8  | 99.6    | 99.6    | 99.7  | 99.5  | 99.4  | 99.7  | 99.6  | 99.6  | 99.5  | 99.7  |
| (ppm)                          |       |         |         |       |       |       |       |       |       |       |       |
| Ba                             | 533   | 726     | 665     | 711   | 821   | 1282  | 608   | 996   | 856   | 373   | 222   |
| Rb                             | 56    | 79      | 105     | 86    | 122   | 109   | 45    | 120   | 99    | 74    | 42    |
| Sr                             | 79    | 92      | 97      | 142   | 86    | 164   | 469   | 98    | 161   | 71    | 131   |
| Cr                             | 63    | 91      | 111     | 94    | 128   | 110   | 118   | 114   | 110   | 88    | 65    |
| Ni                             | 26    | 50      | 52      | 45    | 0     | 46    | 52    | 55    | 60    | 22    | 27    |
| v                              | 79    | 138     | 169     | 114   | 168   | 169   | 138   | 173   | 173   | 110   | 88    |
| Nb                             | 11    | 12      | 12      | 11    | 14    | 14    | 14    | 13    | 8     | 13    | 11    |
| Y                              | 24    | 28      | 2       | 28    | 27    | 36    | 36    | 34    | 38    | 29    | 32    |
| Zr                             | 203   | 187     | 194     | 185   | 196   | 216   | 199   | 194   | 198   | 203   | 180   |
| Ga                             | 14    | 20      | 23      | 21    | 31    | 26    | 23    | 28    | 26    | 18    | 18    |
| Zn                             | 16    | 53      | 82      | 65    | 64    | 32    | 28    | 49    | 54    | 25    | 22    |
|                                |       | · · · · | · · · · |       |       |       |       | · · · |       |       |       |
|                                |       |         |         |       |       |       |       |       |       |       |       |

جدول ۲- نتایج آنالیز XRF بر روی متاپلیتهای منطقه SMC.

| Sample                         | S58T  | S60A  | S68N  | S87B  | S88C  | \$89A | S90D  | S90E  | S91D  | S91F2 | S93A  | S96A  |  |
|--------------------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|--|
| (wt%)                          |       |       |       |       |       |       |       |       |       |       |       |       |  |
| SiO <sub>2</sub>               | 71.4  | 66.5  | 76.6  | 72.2  | 62.1  | 65.9  | 60.2  | 63.7  | 59.9  | 57.5  | 73.2  | 67.2  |  |
| TiO <sub>2</sub>               | 0.781 | 0.770 | 0.565 | 0.671 | 0.794 | 0.707 | 0.902 | 0.831 | 0.820 | 0.853 | 0.643 | 0.693 |  |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 12.6  | 15.5  | 10.5  | 12.4  | 16.5  | 15.2  | 17.7  | 16.4  | 17.2  | 19.3  | 11.2  | 13.6  |  |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 5.90  | 5.74  | 3.90  | 4.32  | 6.85  | 5.81  | 8.10  | 7.24  | 8.13  | 8.67  | 4.73  | 6.64  |  |
| MnO                            | 0.048 | 0.035 | 0.034 | 0.021 | 0.030 | 0.035 | 0.053 | 0.044 | 0.059 | 0.062 | 0.050 | 0.042 |  |
| MgO                            | 2.28  | 2.67  | 1.52  | 2.11  | 3.73  | 3.19  | 3.85  | 3.47  | 4.13  | 4.80  | 2.23  | 3.60  |  |
| CaO                            | 0.47  | 0.67  | 0.75  | 0.43  | 0.36  | 0.52  | 0.72  | 0.56  | 0.88  | 0.84  | 0.90  | 0.89  |  |
| Na <sub>2</sub> O              | 2.96  | 2.47  | 164   | 2.59  | 1.96  | 2.54  | 3.15  | 2.92  | 2.42  | 1.44  | 2.67  | 2.30  |  |
| K <sub>2</sub> O               | 1.36  | 2.42  | 2.37  | 2.05  | 3.70  | 2.29  | 2.82  | 2.69  | 3.52  | 3.47  | 1.92  | 2.80  |  |
| $P_2O_5$                       | 0.240 | 0.101 | 0.134 | 0.195 | 0.186 | 0.160 | 0.193 | 0.158 | 0.208 | 0.301 | 0.150 | 0.186 |  |
| $H_2O$                         | 1.62  | 2.53  | 1.57  | 2.17  | 3.07  | 2.54  | 1.91  | 1.65  | 2.06  | 2.14  | 1.61  | 1.51  |  |
| CO <sub>2</sub>                | 0.09  | 0.26  | 0.19  | 0.56  | 0.29  | 0.79  | 0.06  | 0.03  | 0.20  | 0.26  | 0.39  | 0.11  |  |
| Total                          | 99.7  | 99.6  | 99.7  | 99.7  | 99.6  | 99.7  | 99.7  | 99.7  | 99.6  | 99.6  | 99.7  | 99.6  |  |
| (ppm)                          |       |       | 7     |       |       |       |       |       |       |       |       |       |  |
| Ba                             | 268   | 566   | 760   | 372   | 569   | 419   | 672   | 645   | 880   | 697   | 665   | 619   |  |
| Rb                             | 41    | 72    | 69    | 42    | 115   | 77    | 84    | 74    | 98    | 111   | 51    | 72    |  |
| Sr                             | 192   | 152   | 128   | 45    | 65    | 120   | 171   | 131   | 106   | 78    | 133   | 92    |  |
| Cr                             | 80    | 93    | 63    | 68    | 98    | 100   | 105   | 94    | 104   | 112   | 89    | 77    |  |
| Ni                             | 29    | 39    | 14    | 31    | 38    | 51    | 89    | 50    | 51    | 57    | 36    | 36    |  |
| V                              | 91    | 130   | 73    | 80    | 150   | 188   | 145   | 142   | 157   | 175   | 85    | 110   |  |
| Nb                             | 12    | 12    | 10    | 9     | 12    | 11    | 14    | 15    | 12    | 2     | 10    | 2     |  |
| Y                              | 28    | 32    | 24    | 25    | 31    | 25    | 36    | 30    | 34    | 40    | 26    | 37    |  |
| Zr                             | 297   | 193   | 215   | 223   | 186   | 167   | 206   | 197   | 198   | 197   | 212   | 179   |  |
| Ga                             | 15    | 20    | 14    | 14    | 24    | 20    | 26    | 25    | 27    | 25    | 12    | 19    |  |
| Zn                             | 42    | 36    | 23    | 17    | 34    | 24    | 38    | 33    | 63    | 48    | 21    | 26    |  |



شکل ۲- دیاگرام تغییرات اکسیدهای آهن، تیتانیم، منیزیم و آلومینیم بر اساس SiO<sub>2</sub> برای متاپلیتهای منطقه SMC.

(۱) طبقهبندی پروتولیت متاپلیتها و تعیین سنگ منشأ رسوب: با استفاده از عناصر اصلی موجود در متاپلیتها میتوان به نوع سنگ رسوبی قدیمی پی برد. نمودار ۱۹۸۸ (۱۹۸۸) برای این منظور به کار رفته است. در این نمودار که بر مبنای تغییرات لگاریتمی است. در این نمودار که بر مبنای تغییرات لگاریتمی نمونهها در محدوده شیل و فقط چند نمونه در قسمت گریوک قرار گرفتهاند (شکل ۳).



شکل ۳- نمودار طبقـهبنـدی نمونـههـای رسـی (Herron, 1988). بیشتر نمونهها در محدوده شیل و وکی قرار گرفتهاند.

با در دست داشتن اکسید عناصر اصلی متاپلیتها و نمودارهـــای Werner (۱۹۸۷) و Roser و Korsch از نوع (۱۹۸۸) سنگ منشأ متاپلیتهای منطقه SMC از نوع رسوبی تعیین شده است (شکلهای ۴- a و ۴- b). تنها برخی نمونههای گارنتدار منشأ آذرین نشان میدهند.

با توجه به قدیمی بودن این سنگها (تعلق به پرکامبرین) چرخه مکرر فرسایش و رسوبگذاری مجدد برای آنها قابل پیش بینی است. بر اساس نمودارهای Floyd و همکاران (۱۹۸۹) سنگ آذرین مولد این رسوبات از نوع حد واسط تا اسیدی بوده است (شکل های a -۵ و b -۵). با استفاده از نمودارهایی که بریایه دو عنصر غیر متحرک Ti و Zr طراحی شده اند (Winchester and Floyd, 1977; Hallberg, 1984) مشخص شد سنگ آذرین اصلی ترکیبی در حد آندزیت تا ریوداسیت داشته است (شکلهای ۶- a و ۶- b). شایان ذکر است در شمال و شمال شرق منطقه سنگ های خروجی تا حد واسط پر کامبرین شامل ريوليت و آنذزيت تراكيتي تا آنذزيت داسيتي بـهصورت لکههای بزرگ برونزد دارند (خلقی و همکاران، ۱۳۷۳). از ميان عناصر اصلى و كمياب آلومينيم، تيتانيم و زیرکونیم از بقیه در طبی هوازدگی شیمیایی کمتر متحرکاند. مقدار قابل توجهی از تیتانیم و زیرکونیم در کانی های مقاوم مانند زیرکن، روتیل و ایلمنیت حفظ می شوند. لذا از این عناصر می توان با اطمینان بیشتری برای تعیین زادگاه رسوبی اولیه بهره برد. طبقهبندی سنگهای رسوبی بر پایه Zr و Ti ارائه شده توسط Garcia و همکاران (۱۹۹۴) متایلیتها و ترکیب رسوبات اولیه منطقه را بین شیل و ماسه سنگ ارزیابی می کند (شکل ۶– c).



شکل ۴– a) نمودار تمایز سنگ منشأ رسوبی و آذرین (Werner, 1987) که در آن همه نمونهها در محدوده رسوبی قرار گرفتهاند، b) نمونـههـای رسی منطقه در نمودار توابع تشخیصی (Roser and Korsch, 1988) بیشتر منشأ رسوبی کوارتزی را نشان میدهند.

DF1=30.638TiO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-12.541Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (t) /Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+7.329MgO/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+12.031Na<sub>2</sub>O/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+35.402K<sub>2</sub>O/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-6.382 DF2=56.5TiO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-10.879Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (t) /Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+30.875MgO/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-5.404Na<sub>2</sub>O/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+11.112K<sub>2</sub>O/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-3.89



شکل a-۵) نمودار TiO<sub>2</sub> بر پایه Ni مشخص می کند متاپلیتهای منطقه SMC منشأ اسیدی داشتهاند. محدودههای اسیدی و بازی در این نمودار توسط Floyd و همکاران (۱۹۸۹) تعیین شده است، b) نمودار Rb-K<sub>2</sub>O نشاندهنده منشأ سیلیسی – حد واسط برای رسوبات مادر منطقه است (Floyd *et al.*, 1989). نسبت K/Rb برابر حدود ۲۳۰ بیانگر یک روند ماگمایی است (Shaw, 1968).



شکل ۶- a) نمودار Zr-Ti برای تعیین منشأ آذرین رسوبات منطقه به کار گرفته شده است (Hallberg, 1984). نمونهها در محدوده آندزیت واقع شدهاند، b) بر اساس نمودار ارائه شده توسط Winchester و Winchester (۱۹۷۷) رسوبات مادر متاپلیتها از فرسایش سنگهای آندزیتی تا ریوداسیتی حاصل شدهاند، c) مثلث Zr-Al-Ti ارائه شده توسط Garcia و همکاران (۱۹۹۴) رسوبات مادر متاپلیتها را از نوع شیل و ماسه سنگ مشخص کرده است.

می شود. شاخص دگرسانی فلدسپارها بدون در نظر گرفتن پتاسیم در سنگ آذرین (PIA)، حدود ۶۰–۰۰ درصد بوده است (Fedo *et al.*, 1995, 1997). با استفاده از این نمودار مثلثی نوع پلاژیوکلاز موجود در سنگ آذرین مادر رسوبات الیگوکلاز تا آندزین تخمین سنگ آذرین مادر رسوبات الیگوکلاز تا آندزین تخمین فاکتورها در علم خاکشناسی است (Rashid, 2005)، ولی به طور گسترده توسط پترولوژیستهای دگرگونی استفاده شده است , 2008; Sifeta *et al.*, 2008; Van *et al.*, 2007). (۲) درجه دگرسانی سنگ منشأ: برای تعیین درصد هوازدگی سنگ آذرین منشأ رسوبات، از نمودارهای مثلثی ACNK بر پایه اکسیدهای عناصر آلومینیم، پتاسیم، سدیم و کلسیم استفاده میشود. بر این اساس، متاپلیتهای SMC از دگرسانی با درجات متوسط به بالا از سنگ منشأ آذرین با ترکیب آندزیتی تا ریولیتی حاصل شدهاند (شکل ۷– ۵). شاخص شیمیایی دگرسانی حاصل شدهاند (شکل ۷– ۵). شاخص شیمیایی دگرسانی شده، برای این نمونهها حدود ۶۰–۷۰ درصد بوده است. در سنگهای آذرین اسیدی تا حد واسط، پلاژیوکلاز در اثر دگرسانی به سرعت به کائولینیت و گیبسیت تجزیه

A-K

Sha

 $\wedge$ 

ad

og

by

la



شکل ۷- ۵) مثلث ACNK طراحی شده توسط Nesbit و Nesbit (۱۹۸۴) و Vergara و همکاران (۱۹۹۵) برای تعیین منشأ آذرین و نیز درصد هوازدگی آن استفاده شده است. در این نمودار CN=CaO+Na<sub>2</sub>O، A=Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و CN=CaO+Na هستند. منشأ بین ریولیت تا آندزیت و هوازدگی حدود ۶۰ تا ۷۰ درصد برای متاپلیتها ارزیابی میشود. در ضمن، منشأ آندزیت تا ریولیت برای رسوبات مشخص شده است، b) نمودار مثلثی PIA ارائه شده توسط Fedo و همکاران (۱۹۹۵، ۱۹۹۷) برای تعیین نوع پلاژیوکلاز سنگ آذرین منشأ رسوبات و درصد دگرسانی پلاژیوکلاز. پلاژیوکلاز با ترکیب الیگوکلاز تا آندزین برای سنگ حد واسط آذرین و دگرسانی ۶۰ تا ۸۰٪ برای آن نتیجه گرفته شده است. در هر دو نمودار علامت مثلث برای نمونههای مطالعه حاضر و مربع برای نمایش ترکیب استاندارد شیل به کار رفته است.

ترک میکنند (Middelburg *et al.*, 1988) باید در به کار بردن نمودارهای تعیین منشأ رسوبات احتیاط کرد. بر اساس نمودارهای موجود نمونههای تجزیه شده از منطقه SMC اغلب در محدوده حاشیه فعال قاره و تعداد کمی در (۳) تعیین محیط تکتونیکی تشکیل رسوب: با استفاده از نمودارهای متمایز کننده می توان به محیط تکتونیکی تشکیل سنگ رسوبی پی برد. گرچه بهدلیل متحرک بودن بعضی عناصر، مانند Na و Ca که با درجه هوازدگی متوسط سیستم را

www.SID.ir

فرورانش تکاب (Moazzen et al., 2009) توسط مطالعات منطقهبندی دگرگونی و مقاطع شیب زمین گرمایی، قوت گرفته است (مجرد، ۱۳۸۶). فرض اساسی درباره نمودارهای متمایز کننده سنگهای رسوبی این است که رابطه نزدیکی بین جایگاه تکتونیکی و منشأ رسوب وجود دارد. با این حال، در به کار گرفتن این نمودارها و ارائه تفسیرها باید محتاط بود، زیرا ممکن است بعضی رسوبات از جایگاه تکتونیکی اصلی خود به حوضه رسوبی در یک محیط تکتونیکی متفاوت حمل شوند (McLennan, 1990) محدوده جزایر قوسی قرار می گیرند (شکل ۸– a تا ۸– c). محدوده جزایر قوسی شامل رسوبات نزدیک به حوضههای پشت قوس است. نمونههای سنگهای حوضه پشت قوس ولکانیکی در محدوده جزایر قوسی و گلهای همراه آنها در محدوده حاشیه فعال قاره قرار می گیرند (Rollinson, حاشیه فعال قاره قرار می گیرند (آنچه در شرق شاهیندژ رسوب کرده است) بیشتر در حوضههای با فرونشست سریع و حاشیه فعال قارهها تشکیل می شود. احتمال تعلق منطقه مورد مطالعه به بازوی کششی عقیم حاشیه فعال قاره



شکل ۸- ۵) نمودار تعیین محیط تکتونیکی رسوبات مادر (Roser and Korsch, 1986). بیشتر نمونهها محیط حاشیه فعال قاره و مرز با محیط پشت قوس در پوسته اقیانوسی یا پوسته قارهای نازک شده را نشان میدهند، b) نمودار تعیین محیط تکتونیکی رسوبات بر پایه اکسیدهای اصلی (Maynard *et al.*, 1982). اغلب نمونهها در محدوده حاشیه فعال قاره و یا محیط پشت قوس با ترکیب حد واسط در پوسته اقیانوسی یا پوسته قارهای نازک شده جا گرفتهاند، c) نمودار تعیین محیط تکتونیکی رسوبات ارائه شده توسط تفتر میا ( ۱۹۹۹) است که در آن اغلب نمونهها محیط حاشیه فعال قاره را نشان میدهند.

Mn (به علت عدم تحرک این عناصر) و غنی شدگی در حد متوسط از Y، Ba و Al و برخی عناصر واسطه نشان می دهند. آنومالی منفی Nb شاخص سنگهای قارهای و مشارکت پوسته در ژئوشیمی سنگ منشأ بوده، نیز مشخصه حوضههای پشت قوس در حاشیه فعال قاره محسوب می شود (بخش ۳). Sr و Ca طی هوازدگی به سرعت از سیستم خارج می شوند. به همین دلیل، آنومالی منفی این عناصر در الگو ایجاد شده است (شکل ۹).

(۴) نمودار چند عنصری: بهمنظور بررسی الگوی عناصر کمیاب و واسطه در متاپلیتهای SMC نمودار چند عنصری بههنجار شده نسبت به پوسته فوقانی (Taylor and McLennan, 1981) برای این سنگها ترسیم شده است (شکل ۹). الگوی بهدست آمده با پوسته فوقانی متفاوت است، ولی تشابه روندها برای ۲۳ نمونه قابل توجه است. نمونههای مطالعه شده آنومالی منفی شدیدی از Ca و Sr، تهیشدگی خفیفی از Nb

همان گونه که شکل نشان میدهد موقعیت نمونهها تقربا با هم مشابه بوده و نیز در مثلث پاراژنتیک یا ببر روی خط اتصال (Tie line) بین کانی های واقع شدهاند. این مطلب خود دلیلی بر در حال تعادل بودن این مجموعه ها با هم در تناسب با ترکیب شیمی سنگ کل است. تشابه موقعیت نمونهها در این نمودارها نیز نشان میدهد دلیل اصلی پیدایش مجموعهای کانیایی متعدد در این منطقه تغییرات دما و فشار و شدت درجه دگرگونی است و تفاوت چندانی از نظر ترکیب ماده اولیه وجود ندارد (شکل ۱۰). شیمی سنگکل متاپلیتهای منطقه SMC از لحاظ فراوانی اکسیدهای عناصر اصلی مشابه تركيبات ميانگين ارائه شده توسط دانشمندان است (جدول ۳)؛ به خصوص شباهت زیادی با ترکیب متوسط ارائه شده توسط Shaw (۱۹۵۶) دیده می شود. لذا مىتوان بەمنظور بررسى امكان پايدارى فازهاى ذكر شده بهعنوان پاراژنز از مقاطع ترکیبی ترسیم شده بر اساس مطالعات آزمایشگاهی برای سنگهای متاپلیتی با ترکیب متوسط استفاده کرد. از جمله مقطع ترسیم شده توسط Wei و همکاران (۲۰۰۴) در سیستم KFMASH برای ترکیب میانگین متاپلیتها (ارائه شده توسط Mahar و همکاران، ۱۹۹۷)، بهره گرفته شده است (شکل (a - 11). مقطع ترسیم شده به وسیله Pattison (۲۰۰۶) برای ترکیب سنگ کل متاپلیت های شاخص منطقه بالاهولیش در اسکاتلند (شکل b - ۱۰) بسیار مشابه مقطع طراحی شده توسط Wei و همکاران (۲۰۰۴) است. تفاوت اندکی در محدوده پایداری بعضی پاراژنزها بین این دو مقطع وجود دارد. از جمله مجموعه های مشاهده شده در منطقه SMC مجموعه بيوتيت+مسكويت+استاروليت (نمونه S48B) است. بر اساس مقاطع ارائه شده توسط Pattison (۲۰۰۶) و Wei و همکاران (۲۰۰۴) حداقل فشار مورد نیاز برای ظهور چنین پاراژنزی ۵ کیلوبار در دمای ۶۲۰-۵۵۰ درجه سانتی گراد است (شکل ۱۱).

آنومالی مثبت Cr و Fe نشاندهنده حضور کانیهای فرومنیزین، مانند: بیوتیت، کردیریت، استارولیت و گارنت است. منگنز اغلب در کربناتها جمع می شود. آنومالی منفی این عنصر در متاپلیتها نشاندهنده عدم حضور این دسته از کانیهاست که در مطالعات پتروگرافی و آنالیز میکروپروب تایید شده است (مجرد، پتروگرافی و آنالیز میکروپروب تایید شده است (مجرد، پوسته فوقانی بوده، عناصر قلیایی و آلومینیم فراوانی پوسته فوقانی بوده، عناصر قلیایی و آلومینیم فراوانی آومینوسیلیکاتها در متاپلیتهای مورد مطالعه که آلومینوسیلیکاتها در متاپلیتهای مورد مطالعه که می کند (مجرد و همکاران، ۱۳۸۷).

0.01 Na Al K Ca Ti V Cr Mn Fe Ni Rb Sr Y Zr Nb Ba

شکل ۹- الگوی تغییرات چندین عنصری متاپلیتهای منطقه SMC که نسبت به میانگین پوسته فوقانی (Taylor and) McLennan, 1981) به هنجار شده اند. شباهت الگوی تغییرات عناصر برای ۲۳ نمونه از سنگهای آنالیز شده قابل توجه است.

(۵) بررسی تأثیر شیمی سنگ کل بر مجموعههای کانیایی پایدار دگرگونی: به منظور بررسی ترکیب شیمی سنگ کل متاپلیتها از نمودارهای سازگاری AFM که در آنها کوارتز، آب و مسکوویت یا آلکالیفلدسپار همواره بهعنوان فاز اضافی حضور دارند، استفاده شد (شکل ۱۰). با توجه به در دست داشتن آنالیز شیمیایی متاپلیتها تعداد ۴ نمونه با پاراژنزهای معرف انتخاب و موقعیت ترکیبی نمونهها در نمودارهای AFM پیاده شد.

www.SID.ir

جدول ۳- متوسط دادههای تجزیه سنگ کل از ۲۳ نمونه مشابه از متاپلیتهای SMC. علامتها شامل: Avg-SF: متوسط متاپلیتها ارائه شده توسط Symmes و Symmer (۱۹۹۲)، Svg-S: میانگین متاپلیتهای درجه متوسط پیشنهادی Shaw (۱۹۵۶) و Avg-A: متوسط متاپلیتهای در حد آمفیبولیت ارائه شده توسط Ague (۱۹۹۱). ترکیب میانگین متاپلیتهای منطقه بجز درصد سیلیس به ترکیب ارائه شده بهوسیله Shaw (۱۹۵۶) بسیار شبیه است.

|         | SiO <sub>2</sub> | Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | CaO  | MgO  | Na <sub>2</sub> O | K <sub>2</sub> O | MnO  |
|---------|------------------|--------------------------------|--------------------------------|------|------|-------------------|------------------|------|
| Avg-SMC | 64.22            | 15.62                          | 6.97                           | 0.77 | 3.36 | 2.43              | 2.86             | 0.05 |
| Avg-SF  | 70.59            | 11.54                          | 5.81                           | 2.75 | 4.61 | 1.98              | 2.66             | 0.07 |
| Avg-S   | 70.61            | 14.26                          | 6.76                           | 0.65 | 3.37 | 1.57              | 2.78             | 0.07 |
| Avg-A   | 64.76            | 13.70                          | 8.96                           | 1.90 | 5.54 | 2.01              | 2.95             | 0.18 |



شکل ۱۰- نمودارهای سازگاری ترسیم شده برای متاپلیتهای منطقه SMC بههمراه موقعیت واقعی ترکیبی نمونهها و پاراژنزهای مشاهده شـده زیر میکروسکوپ



| Sample No. | paragenesis            | (max T) | Grt-Bt the | rmometry | THERMOCAI    |           |       |      |  |
|------------|------------------------|---------|------------|----------|--------------|-----------|-------|------|--|
|            |                        | В       | D          | PL       | av. P        | av. T     | Cor   | f    |  |
| S58T       | Qtz+Pl+Kfs+Bt+Grt      | 666     | 637        | 663      |              |           |       |      |  |
| S58N       | Qtz+Pl+Kfs+Bt+Grt      | 720     | 700        | 711      |              |           |       |      |  |
| S58P       | Qtz+Pl+Kfs+Bt+Grt      | 733     | 720        | 722      |              |           |       |      |  |
| S44B       | Qtz+Pl+Bt+Ms+Ky+St     |         |            |          | 7.2±1.5 kbar | 672±71 °C | 0.815 | 1.77 |  |
| S55A       | Qtz+Pl+Bt+Chl+Ky+Crd   |         |            |          | 5.5±1.3 kbar | 618±48 °C | 0.989 | 0.95 |  |
| S58M       | Qtz+Pl+Bt+Ms+Ky+St+Crd |         |            |          | 5.9±0.5 kbar | 676±31 ℃  | 0.871 | 1.02 |  |

جدول ۴- خلاصهای از نتایج ترموبارومتری دگرگونی ناحیهای اصلی متاپلیتهای منطقه SMC (مجرد و همکاران، ۱۳۸۷) (منابع گارنت – بیوتیت دماسنجی عبارتند از: Bhattacharya et al., 1992; D: Dasgupta et al, 1991; PL: Perchuk and Lavreteva, 1983)

بیوتیت ایجاد شود. مورد اخیر با مشاهدات یتروگرافی در شیستهای SMC تناسب دارد (در نمونه S62C داخل پورفیروبلاستهای کردیریت، استارولیتهای ریز به صورت خلیجی باقی مانده اند (مجرد، ۱۳۸۶). با توجه به کاهش فشار طی مسیر پسرونده دگرگونی ناحیـهای اصلی و انجام واکنش یلی مورفی، تبدیل کیانیت به آندالوزیت به صورت ناقص بوده، که باعث باقی ماندن کیانیت به صورت نیمه پایدار (یا ناپایدار) در منطقه پایداری سیلیمانیت شده است (مجرد و همکاران، ۱۳۸۷). واکنش های احتمالی رخ داده برای تشکیل چنین مجموعهای (جدول ۴) که بر مبنای ترکیب شیمیایی واقعی کانی ها و محاسبات برنامه ترموکالک (Holland and Powell, 1998) تعیین شدہاند ھم۔دیگر را در فشارهای حدود ۶ و انحراف از معیار ۰/۵ کیلوبار قطع مى كنند، ولى احتمال شرايط غير تعادلى حين تشکیل این مجموعه را نباید از نظر دور داشت.

## نتيجهگيرى

مطالعات ژئوشیمیایی بر روی سنگ کل متاسدیمنتها اطلاعات ارزشمندی دربارهٔ زادگاه رسوبی، محیط تکتونیکی و امکان وجود تعادل بین پاراژنزهای کانیایی را در اختیار قرار میدهد. بهطوری که در خصوص حوضههای بسیار قدیمی که چندین بار دچار فرایندهای تخریب، رسوب گذاری و حتی دگر گونی از دیگر پاراژنزها که به صورت وسیع در منطقه مشاهده شده است، پاراژنز کیانیت + استارولیت در حضور میکاهاست که نشاندهنده شرایط اوج دگر گونی در SMC بوده است (نمونه S44B). بر پایه مقاطع تجربی ارائه شده برای متاپلیتهای رایج، محدوده پایداری این مجموعه باریک و از ۵/۶ کیلوبار به بالا در دمای ۴۷۰-مجموعه باریک و از ۵/۶ کیلوبار به بالا در دمای در ۶۴۰ درجه سانتی گراد است (بازه دمایی این محدوده در مقطع iwa و همکاران (۲۰۰۴) باریک تر است. این دما و فشار توسط روشهای ترموبارومتری تبادل کاتیونی و تعادلی چندگانه برای منطقه SMC به دست آمده است (جـدول ۴). در هـیچ یـک از نمودارهـای مـذکور، نشـده است (شـکل ۱۱)، در حـالی کـه پـاراژنز نشـده است (نمونه مشاهده شده است.

تبلور کردیریتها طی فاز اصلی دگرگونی ناحیهای در مطالعات قبلی به تفصیل مورد بحث قرار گرفته و به استناد شواهد بافتی، از قبیل: وجود سایه فشاری و چرخش روند اینکلوژنهای داخل پورفیروبلاستها تایید شده است. تنها در شبکه پتروژنتیکی نیمه کمی ارائه شده توسط tart و ۱۹۷۹) استارولیت و کردیریت در فشارهای پایین تا متوسط در حال تعادل هستند (مجرد، ۱۳۸۶؛ مجرد و همکاران، ۱۳۸۷). کردیریت می تواند از واکنش استارولیت و کلریت و یا

www.SID.ir

شدهاند و در آنها هیچ اثری از سنگهای آذرین و دگرگونی اولیه باقی نمانده، این نوع مطالعات تنها ابزار موجود برای درک ژئودینامیک تکامل منطقه است. خاستگاه متاپلیتهای SMC از بعد ژئوشیمی مورد کنکاش قرار گرفته است.

فراوانی عناصر اصلی و کمیاب، به طور کلی، پروتولیت شیل را برای این مجموعه پیشنهاد می کند. سنگ آذرین مولد این رسوبات در حد آندزیت تا ریوداسیت بوده و تحت تأثیر هوازدگی در حد متوسط قرار داشته است. تمرکز نمونهها بر روی محیط حاشیه فعال قاره است. یکنواختی ترکیب عناصر اصلی و الگوی چند عنصری برای اغلب نمونههای متاپلیتی ناحیه SMC نشان دهنده این نکته است که مطالعات قبلی مربوط به منطقه بندی سرزمین دگرگونی و ترموبارومتری که بر پیش فرض یکسانی ترکیب سنگ کل نمونهها و بسته بودن نسبی

سیستم استوار است، دارای ارزش بوده، به واقعیت نزدیک است.

مهمترین عاملی که باعث پیدایش پاراژنزهای مختلف در منطقه شده است، تفاوت شرایط ترمودینامیکی (P-T) بوده و متغیری به نام ترکیب شیمیایی پروتولیت در این مورد نقش اساسی نداشته است. پس میتوان با اطمینان بیشتری به نتایج حاصل از مطالعات قبلی برای تعیین شرایط مذکور نگریست. از طرفی، صرفهنظر از مطالعات بافتی تنها وسیلهای که میتوان از آن برای تایید در سنگ کل در نمودارهای طراحی شده دما – فشار با ترکیب ثابت یا همان مقاطع ترکیبی است. بررسی حاضر نشان میدهد بیشتر مجموعههای کانی شناختی که قبلاً به عنوان پاراژنز در نظر گرفته شدهاند، در دما و فشار بهدست آمده امکان در حال تعادل بودن را داشتهاند.

منابع

آقانباتی، ع. (۱۳۸۵) زمینشناسی ایران. سازمان زمینشناسی و اکتشافات معدنی کشور، تهران. درویشزاده، ع. (۱۳۷۰) زمینشناسی ایران. انتشارات امیر کبیر، تهران. خلقی، م. ح. و وثوقیعابدینی، م. (۱۳۸۲) منشأ، پتروژنز و سنسنجی رادیومتری باتولیت پیچاقچی (شمال باختر ایران). مجله علـوم زمین، ۴۹–۵۰: ۸۹–۷۸.

خلقی، م. ح.، اقلیمی، ب.، امینیآذر، ر. و علوینایینی، م. (۱۳۷۳) نقشه زمینشناسی شاهیندژ ۱:۱۰۰۰۰۰ سازمان زمینشناسی کشور.

مجرد، م. (۱۳۸۶) بررسی پترولوژی و خاستگاه ژئودینامیکی سنگهای دگرگونی و آذرین منطقه شرق شاهیندژ. پایاننامه دکتـری، دانشگاه تبریز.

مجرد، م.، مؤذن، م. و مؤید، م. (۱۳۸۷) شیمی کانی و دما – فشارسنجی سنگهای رسی موجود در هسته دگرگون دما بالا – فشار متوسط شاهیندژ (SMC) – شمالغرب ایران. مجله بلورشناسی و کانیشناسی ایران، ۱۶: ۳- ۱۲.

- Ague, J. J. (1991) Evidence for major mass transfer and volume strain during regional metamorphism of Pelites. Geology 19: 855-858.
- Bhattacharya, A., Mohanty, L., Maji, A., Sen, S. K. and Raith, M. (1992) Non-ideal mixing in the phlogopite-annite binary: constriants from experimental data on Mg-Fe partitioning and a reformulation of the biotite-garnet geothermometer. Contribuction to Mineralogy and Petrology 111: 87-93.

- Bhatia, M. R. (1983) Plate tectonics and geochemival composition of sandstones. Journal of Geology 92: 181-193.
- Cope, T., Ritts, B. D., Darby, B. J., Fildani, A. and Graham, S. A. (2005) Late Paleozoic sedimentation on the Northern margin of the North China Block: implications for regional tectonics and climate Change. International Geology Review 47: 270-296.
- Dasgupta, S., Sengupta, P., Guha, D. and Fukoka, M. (1991) A refined garnet-biotite Fe-Mg exchange geothermometer and its application in amphibolites and granulites. Contribuction to Mineralogy and Petrology 109: 130-137.
- Degraaff-surpless, K., Graham, S. A., Wooden, J. L. and McWiliams, M. O. (2002) Detrital zircon provenance analysis of the Great Valley Group, California: evolution of an arc-forearc system. Geology Society of American Bulltain 114: 1564-1580.
- Fedo, C. M., Nesbitt, H. W. and Young, G. M. (1995) Unravelling the effects of potassium metasomatism in sedimentary rocks and paleosols, with impilications for paleoweathering conditions and provenance. Geology 23: 921-924.
- Fedo, C. M., Young, G. M., Nesbitt, H. W., Hanchar, J. M. (1997) Potassic and sodic metasomatism in the Southern Province of the Canadian Shield: evidence from the Paleoproterozoic Serpent Formation, Huronian Supergroup. Canadian Precambrian Research 84: 17-36.
- Floyd, P. A. and Leveridge, B. E. (1987) Tectonic environment of the Devonian Gramscatho basin, south Cornwall: framework mode and geochemical evidence from turbiditic sandstones. Journal of Geological Society of London 144: 531-542.
- Floyd, P. A., Winchester, J. A. and Park, R. G. (1989) Geochemistry and tectonic setting of Lewisian clastic metasediments from the early Proterozoic Lock Marie Group of Gairlock, Scottland. Precambrian Research 45: 203-214.
- Garcia, D., Fonteilles, M. and Moutte, J. (1994) Sedimentary fractionations between Al, Ti, and Zr and the genesis of strongly peraluminous granites. Journal of Geology 102: 411-322.
- Garzanti, E., Doglioni, C., Vezzoli, G. and Ando, S. (2007) Orogenic belts and orogenic sediment Provenance. Journal of Geology 115: 315-334.
- Hallberg, J. A. (1984) A geochemical aid to igneous rock identification in deply weathered terrain. Journalof Geology Exploration 20: 1-8.
- Hart, B. and Hudson, N. F. C. (1979) Plitic facies series and the PT of Dalradian metamorphism in eastern Scotland. In: A. L., Harris C. H., Holland and B. E., Leake (Eds.): The Caledonides of the British Isles Reviewed. Geology of London Apec Publication 8: 323-337.
- Herron, M. M. (1988) Geochemical classification of terrigenous sands and shales from core or log data. Journal of Sedimentary Petrology 58: 820-829.
- Hofmann, A. (2005) The geochemistry of sedimentary rocks from the Fig Tree Group, Barberton greenstone belt: implications for tectonic, hydrothermal and surface processes during mid-Archaean times. Precambrian Research 143: 23-49.
- Holland, T. J. B., Powell, R. (1998) An internally consistent thermodynamic dataset for phase of petrological interest. Journal of Metamorphic Geology 16: 309-343.
- Kasanzu, C., Maboko, M. A. H. and Manya, S. (2008) Geochemistry of fine-grained clastic sedimentary rocks of the Neoproterozoic Ikorongo Group, NE Tanzania: Implications for provenance and source rock weathering. Precambrian Research 164: 201-213.
- Kretz, R. (1983) Symbole for rock-forming minerals. American Mineralogist 68: 277-279.
- Kutterolf, S., Diener, R., Schacht, U., Krawinkel, H. (20088) Provenance of the Carboniferous Hochwipfel Formation-Geochemistry versus petrography. Sedimentary Geology 203: 246-266.

- Long, X., Sun, M., Yuan, C., Xiao, W., Cai, K. (2008) Early Paleozoic sedimentary record of the Chinese ltai; Implications for its tectonic evolution. Sedimentary Geology 208: 88-100.
- Maas and McCulloch (1991) The provenance of Archean clastic metasediments in the Narryer Gneiss Complex, Western Australia: Trace element geochemistry, Nd isotopes and U–Pb ages for detrital zircons. Geochimica et Cosmochimica Acta 55: 1915–1932.
- Mahar, E. M., Baker, J. M., Powell, R., Holland, T. J. B. and Howell, N. (1997) The effect of Mn on mineral stability in metapelites. Journal of Metamorphic Geology 15: 223-238.
- Maynard, J.B., Valloni, R. and Yu, H. (1982) Composition of modern deep sea sands from arc-related basin. Geology Society of London, Special Publication 10: 551-561.
- McLennan, S. M., Taylor, S. R., McCulloch, M. T. and Maynard, J. B. (1990) Geochemical and Nd-Sr isotopic composition of deep-sea turbidites: crustal evolution and plate tectonic associations. Geochemica Cosmochemica Acta 54: 2015-2050.
- Middelburg, J. J., Van Der Weijden, C. H. and Woittiez, J. R. W. (1988) Chemical processes affecting the mobility of major, minor and trace elements during weathering of granitic rocks. Chemical Geology 68: 253-273.
- Moazzen, M., Oberhansli, R., Hajialioghli, R., Moller, A., Bousquet, R., Droop, G. T. R. and Jahangiri, A. (2009) Peak and post-peak P-T conditions and fluid composition for scapolite-clinopyroxene-garnet calc-silicate rocks from the Takab area, NW Iran. European Journal of Mineralogy 21: 149-162.
- Modjarrad, M., Moazzen, M. and Moyyed, M. (2007) Contact metamorphism in the Shahindezh Metamorphic Core (SMC) -NW Iran; PT conditions and microstructural evidence for partial melting of metapelites. Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 15(2): 493-514.
- Nesbitt, H. W., Young, G. M. (1984) Prediction of some weathering trends of plutonic and volcanic rocks based on thermodynamic and kinetic considerations. Geochimica et Cosmochimica Acta 48: 1523-1534.
- Pattison, D. R. M. (1992) Stability of andalusite and sillimanite and the Al<sub>2</sub>SiO<sub>5</sub> triple point: Constraints from the Ballachulish aureole, Scottland, Journal of Geology 100: 423-446.
- Pattison, D. R. M. (2006) The fate of graphite in prograde metamorphism of pelites: An example from the Ballachulish aureole, Scotland. Lithos 88: 85-99.
- Perchuk, L. L. and Lavrenteva, I. V. (1983) Experimental investigation of exchange equilibria in the system cordierite-garnet-biotite. In: S.K. Saxena (Ed.): Kinetics and Equilibrium in Mineral Reactions. Springer, New York.
- Rashid, S. A. (2005) The geochemistry of surface soils from the Garhwal region, NW Lesser Himalya: an evidence for neotectonic activity in the area. Journal of Mineralogical and Petrological Science 100: 175-183.
- Rollinson, H. R. (1993) Using geochemistry data: evaluation, presentation, interpretation. Longman, New York.
- Roser, B. P., and Korsch, R. J. (1986) Determination of tectonic setting of sandstone-mudstone suites using SiO<sub>2</sub> contents and K<sub>2</sub>O/Na<sub>2</sub>O ratio. Journal of Geology 94: 635-650.
- Roser, B. P., and Korsch, R. J. (1988) Provenance signatures of sandstone-mudstone suites determined using discriminant function analysis of major-element data. Chemical Geology 67: 119-139.
- Shaw, D. M. (1956) Geochemistry of pelitic rocks: Part III. Major elements and general geochemistry. Geology Society of American Bulltain 67: 919-934.
- She, Z. B., Ma, C. Q., Mason, R., Li, J. W., Wang, G. C., Lei, Y. H. (2006) Provenance of the Triassic Songpan-Ganzi flysch, west China. Chemical Geology 231: 159-175.

- Sifeta, K., Roser, B. P., Kimura, J. I. (2005) Geochemistry, provenance, and tectonic setting of Neoproterozoic metavolcanic and metasedimentary units, Werri area, Northern Ethiopia. Journal of African Earth Science 41: 212-234.
- Sun, W. H., Zhou, M. F., Yan, D. P., Li, J. W., Ma, Y. X. (2008) Provenance and tectonic setting of theNeoproterozoic Yanbian Group, western Yangtze Block (SW China). Precambrian Research *InPress* Symmes, G.H., Ferry, J.M. (1992) The effect of whole-rock MnO content on the stability of garnet in pelitic schists during metamorphism. Journal of Metamorphic Geology 10: 221-237.
- Taylor, S. R., McLennan, S. M. (1981) The composition and evolution of the continental crust: rare earthelement evidence from sedimentary rocks. Philosophical Transactions of the Royal Society, London A301: 381-399.
- Toulkeridis, T., Clauer, N., Kroner, A., Reimer, T., Todt, W. (1999) Characterization, provenance, and tectonic setting of Fig Tree graywackes from the Archean Barberton Greenstone Belt, South Africa. Sedimentary Geology 124: 113-129.
- Vergara, M., Levi, B., Nystrom, J. O., Cancino, A. (1995) Jurassic and Early Cretaceous island arc volcanism, extension, and subsidence in the Coat Range of central Chile. Geology Society of American Bulltain 107: 1427-1440.
- Wei, C. J., Powell, R., Clarke, G. L. (2004) Calculated phase equilibria for low- and medium-pressure metapelites in the KFMASH and KMnFMASH systems. Journal of Metamorphic Geology 22: 495-508.
- Werner, C. D. (1987) Saxonian granulites-igneous or lithoigneous: a contribution to the geochemical diagnosis of the original rock in high-metamorphic complexes. Zfl-Mitteilungen 133, 221-250.
- Winchester, J. A., Floyd, P. A. (1977) Geochemical discrimination of different magma series and their differentiation products using immobile elements. Chemical Geology 20: 325-343.
- Yan, Y., Xia, B., Lin, G., Cui, X., Hu, X., Yan, P., Zhang, F. (2007) Geochemistry of the sedimentary rocks from the Nanxiong Basin, South China and implications for provenance, paleoenvironment and paleoclimate at the K/T boundary. Sedimentary Geology 197: 127-140.

# Whole rock chemistry of Shahindezh metapelites, provenance and mineral parageneses

Monir Modjarrad \*<sup>1</sup>, Mohsen Moazzen <sup>2</sup> and Mohsen Moayyed <sup>2</sup>

<sup>1</sup>Department of Geology, Faculty of Science, University of Urmia, West Azarbaijan, Iran <sup>2</sup>Department of Geology, Faculty of Science, University of Tabriz, East Azarbaijan, Iran

### Abstract

In order to identify the provenance of metasediments of the Shahindezh Metamorphic Complex (SMC), NW Iran, we have studied the bulk chemistry of the metapelites in the mentioned area. The geochemistry of these rocks suggests that the parent sedimentary rocks are classified as shale. Major and trace elements concentration (e.g. TiO<sub>2</sub>, K<sub>2</sub>O, Ni, Rb) indicates that the primary igneous rock was acidic (andesite to rhyodacite). The chemical index of alteration (CIA) show that the source rocks have undergone moderate to high degree of chemical weathering and plagioclase composition varies from andesine to oligoclase. Using major oxides elements, the continental active margin is considered for SMC metapelites source. In comparison with average upper continental crust, the SMC metapelites show strong negative Ca and Sr anomalies and slight depletion in Nb and Mn but moderate enrichment in Y, Ba, Al and transitional elements. The similarity in the trends of multi-elements diagrams for all studied samples shows that bulk chemistry factor was constant variant at the different mineral paragenesis appearance process. Based on the standard PT pseudo sections, drown by scientists for average metapelitic composition, Ms+Bt+St and Ms+Bt+St+Ky paragenesis were in equilibrium at the PT conditions estimated, previously.

**Key words**: Mineral paragenesis, Chemical Index of Alteration (CIA), Provenance, Shahindezh, Metapelite, Tectonic setting