

# **Researches in Earth Sciences**

Journal homepage: https://esrj.sbu.ac.ir

| 88<br>1                   | 0   |
|---------------------------|---|
|                           | an in Earth Sciences<br>Martin Marries 2011 |
|                           |   |
|                           |   |
| Transfer ( ) when         |   |
| manyanah-                 |   |
| to the second             |   |
| And Person and Person of  |   |
| 100                       |   |
| State of Concession, Name |   |
|                           | and the spectrum sector show                |

# *Research Article* **Geochemistry.**

# Geochemistry, geothermobarometry and tectonic setting of basaltic rocks of the north of Serow (NW-Urmia)

### Shahab Yousefvand<sup>1</sup>, Ahmad Ahmadi Khalaji<sup>1\*</sup>, Narges Beiranvandpour<sup>2</sup>, Ali Moradpour<sup>3</sup>, Rasoul Esmaeili<sup>4</sup>, Zahra Tahmasbi<sup>1</sup>

1-Department of Geology, Faculty of Sciences, Lorestan University, Khorramabad, Iran
2-Department of Geology, Faculty of Sciences, Urmia University, Urmia, Iran
3-Kermanshah Agricultural and Natural Resources Research and Education Center, Agricultural Research, Education and Extension Organization (AREEO), Kermanshah, Iran
4-Department of Geology, Faculty of Sciences, Zanjan University, Zanjan, Iran
Received: 27 Jun 2020 Accepted: 01 Dec 2020

#### **Extended Abstract**

#### Introduction

The basic rocks in the Serow area (northwest of Urmia) are exposed to young alluvium (Quaternary). These rocks are part of the metamorphic Sanandaj-Sirjan belt. The study area is composed of various igneous, metamorphic and sedimentary rocks and the age range is from Precambrian to the present era.

#### **Materials and Methods**

In order to perform a chemistry study of northern Serow lavas, 10 rock samples were analyzed by the ICP-MS method in Bureau Veritas laboratory in Canada. Also, olivine, orthopyroxene, clinopyroxene and plagioclase minerals were analyzed at the Institute of Geology and Geophysics of the Chinese Academy of Sciences (IGGCAS) by the JEOL JXA-81 microprobe electron analyzer.

#### **Results and Discussion**

Field studies and petrographic observations indicate that the rocks of the Serow area can be divided into alkaline basalt, trachy- basalt and trachy- andesite. One of the major textures in these rocks is porphyry texture and to a lesser extent trachyte texture. Plagioclase, orthopyroxene, clinopyroxene, olivine and amphibole are the minerals that make up these rocks. Calcite mineral is the most important and main secondary mineral in these rocks, which often fills the cavities and gives them amygdale tissue.

The results of the chemical analysis of the studied rocks show that their composition is basalt to trachyandesite-basalt and they are alkaline and within plate basalts type. Examination of rare earth elements in these rocks show that the studied samples have little differentiation in rare earth elements, especially in HREEs. But, LILEs are more differentiated and enriched. Therefore, in the normalized pattern, they show a decreasing trend from Ba to Yb. Enrichment in LILEs and LREEs compared to HFSEs and HREEs, presence of negative anomalies in Ta, Nb, P and Ti elements along with enrichment of Rb and Ba elements can be due to the role of fluids in subduction zones. The ratios of  $Sm_n/La_n$ ,  $La_n/Yb_n$  and  $Sm_n/Yb_n$  can be used as evidence of low melting rate and the presence of garnet in the residual melting. The La/Sm versus Sm/Yb diagram has been used to determine the degree of melting of the source rock, showing the degree of melting of 1% of the source rock with spinel peridotite composition.

*Citation:* Yousefvand, Sh. et al, 2021. Geochemistry, geothermobarometry and tectonic setting of basaltic rocks of the north of Serow (NW-Urmia), *Res. Earth. Sci:* 12(1), (21-40) DOI: 10.52547/esrj.12.1.21

\* Corresponding author E-mail address: ahmadikhalaj.a@lu.ac.ir



 $\label{eq:copyright: @ 2021 by the authors. Submitted for possible open access publication under the terms and conditions of the Creative Commons Attribution (CC BY). license (https://creativecommons.org/licenses/by/4.0/).$ 



# **Researches in Earth Sciences**

Journal homepage: https://esrj.sbu.ac.ir



The results of electron microprobe analysis of olivine mineral show that the average value of Fo in alkaline basalts is 85.77 (Fo  $_{85.77}$ ) and in andesite – basalts it is 82.29 (Fo  $_{82.29}$ ). Clinopyroxene mineral has diopside composition in alkaline basalt rocks and diopside augite composition in basaltic andesite rocks. Orthopyroxenes ranges from En  $_{56.84-57.03}$ , Wo<sub>3.14-3.33</sub> and Fs  $_{39.36-39.54}$ . The composition of plagioclase in alkali and andesitic basalts is in the labradorite range.

#### Conclusion

The basic rocks in the Serow are consistent of olivine + clinopyroxene + plagioclase  $\pm$  orthopyroxene  $\pm$  amphibole. The results of the geochemical analysis reveal the alkaline nature and intra plate setting and volcanic arcs of these rocks. Pyroxene mineral chemistry shows relatively high oxygen pressure conditions and a water content of 10% during the crystallization of clinopyroxenes. Based on the calculations and geothermobarometric diagrams, the formation temperature of clinopyroxene in alkali basalts and andesitic basalts is 1000 to 1250°C and their estimated pressure is less than 5 Kbar. From the tectonic point of view, it seems that the formation of these rocks is associated with processes following the complete closure of the Neo-Tethys Ocean and the continental collision.

Keywords: Neo-Tethys, Urmia, Serow, Basaltic lava, Thermobarometry.



شهاب یوسفوند <sup>۱</sup> احمد احمدی خلجی<sup>\*۱</sup>، نرگس بیرانوندپور<sup>۲</sup>، علی مرادپور<sup>۳</sup>، رسول اسمعیلی<sup>۴</sup>، زهرا طهماسبی<sup>۱</sup>

۱-گروه زمینشناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه لرستان، خرم آباد، ایران ۲-گروه زمینشناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه ارومیه، ارومیه، ایران ۳-مرکز تحقیقات و آموزش کشاورزی و منابع طبیعی کرمانشاه، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی، کرمانشاه، ایران ۴-گروه زمینشناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه زنجان، زنجان، ایران

### (علمی – پژوهشی)

پذیرش مقاله: ۱۳۹۹/۴/۷ تأیید نهایی مقاله: ۱۳۹۹/۹/۱۱

#### چکیدہ

بازالتهای کواترنری شمال سرو با ترکیب آلکالی بازالت تا آندزیت بازالتی به صورت گدازههای منشوری و اسکوری در شمال غرب ارومیه و در مرز زونهای سنندج – سیرجان و ارومیه – دختر رخنمون یافتهاند. کانیهای اصلی تشکیل دهنده این سنگها شامل الیوین، کلینوپیروکسن، ارتوپیروکسن و پلاژیوکلاز است. تجزیه نقطهای کانیها بیانگر ترکیب کریزولیتی در الیوین، دیوپسید تا اوژیت دیوپسیدی در کلینوپیروکسن، هیپرستن در ارتوپیروکسن و نیز لابرادوریتی در پلاژیوکلازها میباشد. براساس محاسبات و نمودارهای زمین دما-فشارسنجی، دمای تشکیل کلینوپیروکسن در سنگهای آلکالی بازالت و آندزیت بازالتی برابر با ۱۰۰۰ تا ۱۲۵۰ درجه سانتیگراد و فشار برآورد شده آنها کمتر از ۵ کیلوبار است. همچنین محتوی <sup>+3</sup>Fe و توزیع <sup>IV</sup>-AI<sup>VI</sup> درجه کلینوپیروکسنها به ترتیب نشان از شرایط فشار بخشی نسبتاً بالای (گریزندگی) اکسیژن و مقدار آب ماگما به میزان ۱۰٪ در محیط تبلور آنها دارد. نتایج حاصل از تجزیه شیمیایی سنگ کل بیانگر ماهیت آلکالن و جایگاه تکتونیکی درون صفحهای این سنگها است. به لحاظ تکتونیکی، به نظر میرسد تشکیل این سنگها با فرآیندهای پس از بسته شدن کامل اقیانوس نئوتتیس و تصادم قارهای میرسد قالها با

واژههای کلیدی: نئوتتیس، ارومیه، سرو، گدازه بازالتی، دما-فشار سنجی.

\*- نویسنده مسئول:

Email: ahmadikhalaj.a@lu.ac.ir

#### مقدمه

بر روی آبرفتهای جوان و نهشتههای دشت سیلابی (كواترنر) شمال شهرستان سرو (شمال غرب ارومیه)، سنگهایی با ترکیب بازالتی دارای رخنمون هستند. اشتوكلين (Stöcklin, 1968) در تقسیمات واحدهای ساختمانی ایران، این سنگها را به عنوان بخشی از کمربند دگرگونی و افیولیتی زون سنندج - سیرجان معرفی نموده، در حالی که نبوی (Nabavi, 1976) اعتقاد دارد این منطقه جزئی از زون خوی- مهاباد بوده و دارای اختصاصات ليتولوژيكى زونهاى ساختمانى ايران مركزى، سنندج - سيرجان و البرز- آذربايجان است. اغلب اظهارات ارائه شده در خصوص این منطقه براساس مطالعات حقى پور و آقانباتى ( Haghipour and Aghanabati, 1988) در نقشه ۱:۲۵۰۰۰۰ سرو بنا نهاده شده است، به نحوی که این محققین معتقدند بسیاری از سنگهای دگرگونی منطقه دارای سن يركامبرين اند؛ اما مطالعات اخير نشان داده كه اغلب این سنگها به احتمال بسیار قوی لبه پلاتفرم پالئوزوئیک ایران مرکزی بوده و سن پالئوزوئیک پایینی و بالائی دارند. نتایج این مطالعات حاکی از آن است که در پالئوزوئیک بالائی (پیش از پرمین) این منطقه ابتدا مورد هجوم ماگماهای بازیک و اسیدی قرار گرفته و در ادامه به سبب تأثیر حرکتهای برشی، تمامی سنگهای پالئوزوئیک و تودههای آذرین (گابروئی و گرانیتی) و هالههای دگرگونی آنها میلونیتی شدهاند ( Shafaii Moghadam et al, 2014). خيرخواه و امامي (۱۳۸۹) نیز با مطالعات ایزوتوپی بر روی خاستگاه و تحولات ماگمایی سنگهای آذرین موجود در شمال غرب آذربایجان، این سنگها را با سنگهای موجود در شرق ترکیه که دارای منشأ گوشته تهی شده هستند، قابل قیاس میدانند. اما در بررسی های صورت گرفته توسط فضل نیا و کوزه کولانی

(۱۳۹۱)؛ عزیزی و همکاران (Azizi et al, 2014) و شفاهی مقدم و همکاران ( Shafaii Moghadam et al, 2014)، علت وقوع ماگماتیسم کواترنری همزمان با تصادم در ایران و ترکیه، مرتبط با برخورد صفحات عربی-اوراسیا معرفی شده و مدل شکسته شدن زبانه نئوتتیسی برای آن پیشنهاد گردیده است. با توجه به مطالب فوقالذكر، از آنجا كه اغلب Ghalamghash et al, 2009; ) مطالعات انجام شده Azizi and Moinevaziri, 2009) در بخشهای شمال غرب کشور در مقیاسی وسیع بر روی زونسنندج- سيرجان و كمربند ماگمايي اروميه-دختر صورت پذیرفته و مطالعه دقیق و متمرکزی بر روی بازالتهای شمال سرو به انجام نرسیده است. لذا این موضوع نگارندگان را بر آن داشته تا با هدف بررسی سنگهای محدوده مورد بررسی و ارائه نتایج تجزیه سنگ کل و تجزیه نقطهای کانیها، سرشت ماگمایی و شرایط فیزیکوشیمیایی این سنگهای آتشفشانی و کانیهای آنها را مورد بحث و بررسی قرار دهند.

#### منطقه مورد مطالعه

سنگهای بازیک شمال سرو با مختصات ۲۹<sup>0</sup>۵۲ تا تا ۲۹<sup>0</sup>۵۲ عرض شـمالی و ۴۴<sup>0</sup>۴۸ تا ۴۴<sup>0</sup>۴۸ ز طول شـرقی به لحاظ جغرافیایی در شـمال باختر شهر ستان ارومیه قرار گرفتهاند ( شکل ۱). از نظر زمینشـناسـی منطقه مورد بررسـی از سـنگهای مختلف آذرین، دگرگونی و ر سوبی و در بازه سنی از پرکامبرین تا عهدحاضـر تشـکیل یافته که در ادامه به اختصار به آنها اشـاره میگردد. کهنترین پیکره سنگی منطقه، مجموعهای ا ست متشکل از پر یدوتیت و گابروهای دگرگونه، آمفیبولیت ها و پر یدوتیت و گابروهای که بهترین رخنمون آنها در مسیر دهکده کله کوکی به دریاچه مارمیشـو (۳۰ کیلومتری سـرو) قابل مشـاهده است. بررسـیها

شـمال خاور سـرو (گنگچین) برونزد داشـته و نیز مجموعهای درهم، متشکل از آهکهای ریز لایه صورتی رنگ و گدازههای بازیک دگرگونه به سن كرتا سه تحتاني، ا شاره نمود. محدوده سرو تا كوه بلندوک که بخش میانی منطقه مورد بررسیی را شامل می گردد، تو سط واحدهای تر شیر که غالباً شامل کنگلومرا، میکروکنگلومرا و ماسه سنگهای درشت دانه بوده، در برگرفته شده است. صرف نظر از واحدهای ر سوبی و نه شتههای جوان موجود در یادگانهها و مخروطهای آبرفتی منطقه که سینی معادل کواترنری دارند، واحد  $Q^{V}$  (ش\_کل ۱) که تشکیل شده از آگلومرا، برش، بمبهای آتشفشانی و گدازههای ورقهای، منشوری، سنگفرشی و طنابی (سنگهای مورد بررسی در این پژوهش) بوده و دامنه ترکیبی از آلکالی بازالت تا تراکی بازالت، تراکی آندزیت و آندزیت بازالت را در بر می گیرند، مهم ترین واحد موجود در ورقه مورد بررسی به شمار مے رود.

حاکی از آن است که به احتمال بسیار قوی این مجموعه جزئي از يک مجموعه افيوليتي کهن (پر کامبرین) است که در خاور ترکیه رخنمون گستردهای دارد. سازندهایی نظیر سازند باروت، زاگون، لالون و میلا از مهمترین سے ازندهای یالئوزوئیک تحتانی موجود در محدوده مورد بررسی می باشیند. در محدوده مطالعاتی در بین مجموعه های پالئوزوئیک تحتانی تا پالئوزوئیک فوقانی (یرمین بالائی) یک فقدان چینه نگاشتی بسیار شاخص وجود داشته که با نبود رسوبگذاری اردویسین، سیلورین، دونین، کربونیفر، پرمین زیرین و پرمین میانی م شخص می شود؛ به نحوی که یرمین بالائی با قاعدهای کنگلومرائی و ماسه سنگی، بهطور م ستقیم برروی سازندهای کهنتر نهشته شده است. از مهمترین رخنمونهای سنگی متعلق به دوران مزوزوئيک مي توان به آميزه افیولیتی که در مناطقی نظیر شـ مال سرو، منتهى اليه جنوب غرب منطقه مورد بررسي و



شکل ۱: نقشه زمین شناسی شمال سرو و موقعیت منطقه مورد مطالعه (Ajdari et al, 2004 – با تغییر)

بخش تحتانی تمامی این گدازهها متشکل از تناوب مارن و ماسه سنگ بوده که به دلیل تماس با گدازه، پخته شـده و قرمز رنگ گردیده اسـت. بسیاری از این گدازهها به لحاظ نمای ظاهری دارای شکلی شش گوش و بدون تقارن هندسی منظم هستند. جدار قائم در آنها مسطح و اغلب موجدار است و به و سیله شکستگیهایی به ابعاد ۵۰ سانتیمتر و کمتر تقسیم گردیدهاند. سطح فوقانی در این منشورها از یک قشر اسکوری پو شیده شده است. ستونهای بازالتی مذکور در قســمت قاعده اغلب تیره رنگ و بدون حفره و به ســـمت بالا دارای رنگی روشـــنتر و حفره دارتر هستند. از آنجا که به لحاظ موقعیت صحرایی، برروی رسوبات دشت سیلابی کواترنری قرار گرفتهاند، لذا می توان برای آنها سن بسیار جوانی (کواترنری) را در نظر گرفت.

# مواد و روشها

به منظور بررسی و تجزیه شیمی گدازههای بازیک شمال سرو، تعداد ۱۰ نمونه سنگی فاقد هرگونه هوازدگی به روش ICP-MS در آزمایشگاه Bureau Veritas کشور کانادا مورد آنالیز قرار گرفتهاند. همچنین آنالیزهای نقطهای کانیها در انستیتوی زمینشناسی و ژئوفیزیک آکادمی علوم چین-پکن زمینشناسی و ژئوفیزیک آکادمی علوم چین-پکن (IGGCAS) بر روی کانیهای الیوین، ارتوپیروکسن، کلینوپیروکسن و پلاژیوکلاز توسط LEOL بر روی کانیهای الیوین JEOL دستگاه آنالیز الکترون میکروپروب مدل JEOL و با ولتاژ شتاب دهنده V8 او شدت جریان ۲۰nA به انجام رسیده و تفسیر و پردازش دادهها نیز به کمک نرمافزارهای Excel Minpet و دادهها نیز به کمک نرمافزارهای Excel Minpet د.

## سنگنگاری

مطالعات صحرایی و مشاهدات سنگنگاری بیانگر آنند که بهطور کلی، سنگهای منطقه را میتوان به انواع آلکالی بازالت، تراکی بازالت و تراکی آندزیت

تقسیمبندی نمود. از بافتهای عمده موجود در این سنگها بافت پورفیریک و به میزان کمتر بافت تراکیتی میباشد. بلورهای پلاژیوکلاز به دو صورت كاملاً خود شكل تا نيمه خود شكل با ماكل كالسباد، بصورت زمینه ریز تا مخفی بلور با بافت تراکیتی و یا به صورت اجزاء درشت بلور با بافتهای پورفیری و گلومروپورفیری قابل مشاهده میباشند. در بلورهای پلاژیوکلاز خودشکل (شکل ۲الف)، منطقهبندی ترکیبی و یا بافت غربالی دیده نمی شود، اما در انواع نیمه شکل دار این کانی که درشت بلورتر از گروه قبل هستند، ماکل رایج به صورت پلی سنتتیک بوده، بافت غربالی تا شبه غربالي و حواشي انحلالي بوضوح قابل مشاهده است (شکل ۲ب). درشت بلورهای ارتوپیروکسن و کلینوپیروکسن از دیگر کانیهای موجود در سنگهای مورد بررسی هستند. درشت بلورهای اوژیت به صورت شکلدار تا نیمه شکلدار در نمونهها قابل مشاهدهاند (شکل ۲ج). در بسیاری از مقاطع درشت بلورهای دیوپسید نیز به صورت شکلدار تا نیمه شکلدار به صورت سالم و فاقد هرگونه دگرسانی حضور دارند (شکل ۲د). بلورهای شکلدار تا نیمه شکل دار اولیوین نیز اغلب در زمینهای ریز بلور تا مخفی بلور قرار گرفتهاند. در برخی از نمونهها، بلورهای الیوین با هستههایی سالم، دارای حواشی ایدنگزیتی به رنگ قهوهای روشن مایل به قرمز میباشند که شاهدی بر آزاد سازی اکسید آهن هستند (شکل ۲هـ). از دیگر کانیهای موجود در سنگهای مورد بررسی میتوان به كاني آمفيبول اشاره نمود. گرچه آمفيبول فراواني چندانی در مقاطع مورد مطالعه ندارد اما اغلب به صورت بلورهای بسیار کشیده در زمینهای از میکرولیتهای پلاژیوکلاز دیده میشود. در این بلورها حواشی سوخته که شاهدی بر فوران، کاهش فشار ناگهانی و وقوع فرآیند اکسیداسیون بر روی

این کانی است، به وضوح قابل رویت می باشد (شکل ۲و). در اغلب مقاطع و بخشهایی که کانی هایی نظیر الیوین، پیروکسن (ارتو و کلینوپیروکسن) و آمفیبول حضور دارند، بافت غالب به صورت

گلومروپورفیری میباشد. کانی کلسیت مهم ترین و اصلی ترین کانی ثانویه در این دسته از سنگها است که اغلب حفرات موجود در سنگها را پر نموده و بافت آمیگدالوئیدال را به آنها بخشیده است.



شکل ۲: الف) بلورهای خودشکل تا نیمه خودشکل پلاژیوکلاز با ماکل پلی سنتتیک، ب) بافت غربالی در بلورهای پلاژیوکلاز، ج) درشت بلورهای کلینوپیروکسن با حاشیه سوخته، د) درشت بلورهای خودشکل کلینوپیروکسن، هـ) آزاد سازی اکسید آهن در اطراف درشت بلورهای الیوین، و) حواشی سوخته در اطراف بلورهای آمفیبول. (تمامی تصاویر به استثناء تصویر ج در XPL تهیه گردیدهاند)، علائم اختصاری کانیها از ویتنی و اوانس (Whitney and Evans, 2010).

ژئوشيمى

میزان 2OT و P2O5 به ترتیب از wtw tw% میزان 2OT و P2O5 به ترتیب از wtw vt% می wt% و wt% می NGW در نمونهها با نوسان اندک، می کند. مقدار Mg# در نمونهها با نوسان اندک، دامنهای از ۲۰/۱۴ /۰ تا Mg/۵۲ را در بر می گیرند. مقدار MgO=۱۰/۳۲wt را در بر می گیرند. مقدار MgO=۴/۶۶wt% می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۲/۳ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۲/۳ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۲/۳ می مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۳/۸ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۳/۸ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۳/۸ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۳/۸ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO=۴/۶۶wt تا ۳/۸ می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO مقدار %MgO می باشد. مقادیر U، Th، مقدار %MgO مقدار %MgO می باشد. مقادیر U، Th، سازی U، Th، تا Th، مقدار %MgO می باشد. مقادیر U، Th، تا Th، مقدار %MgO می بازن شان از همبستگی منفی بین مقدار اکسیدهای نشان از همبستگی منفی بین مقدار اکسیدهای در SiO می در Th، Th، Th، Th، می تواند که می تواند

نتایج حاصل از آنالیز ICP-MS انجام شده بر روی گدازههای بازیک منطقه سرو در جدول ۱ ارائه گردیده است. به منظور بررسی وضعیت شیمیایی سنگهای مورد مطالعه و مشخص نمودن سری ماگمایی، شیمی ماگما و تحولات آن، طبقهبندی شیمیایی، تعیین محیط تکنوماگمایی و نیز تغییرات شیمیایی، تعیین محیط تکنوماگمایی و نیز تغییرات از نمودارهای متفاوتی استفاده شده است که به نتایج آنها در ادامه اشاره خواهد شد. دادههای ارائه شده در جدول ۱ حاکی از آن است که در نمونههای مورد بررسی مقدار SiO<sub>2</sub> از ۵۶/۲۹ تا مرا۷۲۹ درصد وزنی متغیر است. در این گدازهها

که بهطور کلی نمونههای مورد مطالعه دارای تفریق اندکی در عناصر نادر خاکی به ویژه در HREE ها هستند، اما از نظر LILE ها دچار تفریق بیشتری شده و غنی شدگی نشان میدهند به نحوی که در الگوی بهنجار شده روندی کاهشی از Ba تا Yb را به نمایش می گذارند. غنی شدگی در مقادیر LILE و LREE ها در مقايسه با HFSE و HREE ها همچنین وجود ناهنجاری اندک منفی در عناصر Rb ، Ta و Ti در کنار غنی شدگی از عناصر Rb و Ba که در الگوی توزیع عناصر بهنجار شده می تواند ناشی از تأثیر زون های فرورانش و نقش سیالات آزاد شده از زبانه فرورو در غنی سازی این عناصر در ماگما به شمار آید و مقادیر به دست آمده در نسبتهای Lan/Ybn ،Lan/Smn و Smn/Ybn در نسبتهای (جدول ۱) می تواند به عنوان دلیلی بر نرخ پایین ذوب بخشی و حضور گارنت در پس مانده ذوب تلقی گردد، به نحوی که نمودار La/Sm در مقابل Sm/Yb (شکل ۳و) که برای تعیین درجه ذوب بخشی سنگ منشأ استفاده شده است، نشان از درجه ذوب بخشی به میزان ۱٪ سنگ منشأ با ترکیب اسپینل پریدوتیت دارد.

به عنوان شاخصی بر جدایش و تبلور عادی ماگما تلقى گردد. همچنين ميزان MnO با افزايش محتوای SiO<sub>2</sub> روند کاهشی نشان میدهد که بيانگر تبلور كانىھاى آمفيبول، پلاژيوكلاز، پیروکسن و الیوین از ماگماست. در حالی که مقدار و  $SiO_2$  الفزایش محتوای  $SiO_2$  دارای Na<sub>2</sub>O الگویی افزایشی است. نتایج آنالیز سنگهای مورد بررسی در نمودار Na<sub>2</sub>O + K<sub>2</sub>O wt%) TAS در مقابل Le Bas et al, 1986) SiO<sub>2</sub>) طرح گردیدهاند (شکل ۳الف) که این نمودار بیانگر قرارگیری نمونهها در میدان بازالت تا تراکی آندزیت بازالتی است. نمودار Nb/Y در مقابل SiO<sub>2</sub> ( مقابل and Floyd, 1977) که برای تعیین سری ماگمایی نمونهها استفاده گردیده است حاکی از ماهیت آلکالن گدازههای بازیک منطقه سرو است (شکل ۳ب) و نمودار Zr /Y در مقابل Ti/Y و نمودار ۲ al, 1990) نشان از قرارگیری نمونهها در محدوده بازالتهای درون صفحهای دارد (شکل ۳ج). الگوی توزیع عناصر کمیاب ناساز گار و REE بهنجار شده نمونههای بازیک منطقه سرو در شکلهای ۳د و هـ ارائه گردیده است. بررسی عناصر نادر خاکی و کمیاب در تمامی نمونههای انتخابی نشان میدهد

|                                |       |              |       |       |       | 2     | C            | -     |       |       |
|--------------------------------|-------|--------------|-------|-------|-------|-------|--------------|-------|-------|-------|
| Sample                         | B.5.3 | <b>B.4.1</b> | B.3.1 | B.1.2 | B.1.3 | B.2.8 | <b>B.4.7</b> | B.5.4 | B.5.1 | B.5.5 |
| SiO <sub>2</sub>               | 46.69 | 47.61        | 46.81 | 56.55 | 57.79 | 55.39 | 46.05        | 46.46 | 46.35 | 46.71 |
| $Al_2O_3$                      | 14.97 | 16.39        | 15.49 | 15.15 | 15.21 | 16.86 | 15.36        | 14.87 | 14.48 | 14.53 |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 9.31  | 10.03        | 9.57  | 6.24  | 6.14  | 6.95  | 9.35         | 9.61  | 9.46  | 9.36  |
| MgO                            | 9.52  | 7.68         | 8.39  | 5.92  | 5.53  | 4.66  | 8.23         | 9.80  | 10.32 | 9.92  |
| MnO                            | 0.15  | 0.16         | 0.16  | 0.11  | 0.11  | 0.12  | 0.15         | 0.16  | 0.16  | 0.15  |
| CaO                            | 11.07 | 9.80         | 10.90 | 7.70  | 6.94  | 7.33  | 11.52        | 10.98 | 10.97 | 10.83 |
| Na <sub>2</sub> O              | 3.00  | 3.34         | 3.02  | 3.70  | 3.80  | 4.07  | 2.97         | 2.65  | 2.90  | 2.97  |
| K <sub>2</sub> O               | 1.34  | 1.56         | 1.35  | 2.53  | 2.58  | 2.39  | 1.36         | 1.14  | 1.35  | 1.48  |
| TiO <sub>2</sub>               | 1.43  | 1.55         | 1.45  | 0.78  | 0.76  | 0.94  | 1.45         | 1.41  | 1.36  | 1.41  |
| $P_2O_5$                       | 0.70  | 0.75         | 0.74  | 0.31  | 0.28  | 0.37  | 0.69         | 0.69  | 0.68  | 0.69  |
| $Cr_2O_3$                      | 0.064 | 0.016        | 0.026 | 0.048 | 0.037 | 0.006 | 0.025        | 0.067 | 0.076 | 0.072 |
| L.O.I                          | 1.3   | 0.7          | 1.6   | 0.6   | 0.5   | 0.6   | 2.3          | 1.7   | 1.4   | 1.4   |
| TOTAL                          | 99.54 | 99.59        | 99.51 | 99.64 | 99.68 | 99.69 | 99.46        | 99.54 | 99.51 | 99.52 |
| Mg#                            | 50.56 | 43.37        | 46.71 | 48.68 | 47.39 | 40.14 | 46.81        | 50.49 | 52.17 | 51.45 |
|                                |       |              |       |       |       |       |              |       |       |       |

جدول ۱: نتایج آنالیز ICP-MS سنگهای بازیک منطقه سرو

پژوهشهای دانش زمین، سال دوازدهم، شماره ۴۵، بهار ۱۴۰۰، صفحات ۲۱-۴۰

| Ba                               | 595    | 714    | 703    | 715   | 713   | 779   | 1090   | 626    | 646   | 638    |
|----------------------------------|--------|--------|--------|-------|-------|-------|--------|--------|-------|--------|
| Ce                               | 108.5  | 114.9  | 106.2  | 91.4  | 99.0  | 102.1 | 112.1  | 112.1  | 109.7 | 117.2  |
| Со                               | 41.6   | 37.8   | 38.7   | 25.9  | 23.0  | 23.5  | 39.7   | 44.2   | 45.1  | 42.4   |
| Dy                               | 4.87   | 5.27   | 5.01   | 3.46  | 3.20  | 3.95  | 5.13   | 5.08   | 4.68  | 4.85   |
| Er                               | 2.60   | 2.70   | 2.68   | 1.97  | 1.92  | 2.18  | 2.72   | 2.69   | 2.51  | 2.61   |
| Eu                               | 2.04   | 2.23   | 2.11   | 1.27  | 1.25  | 1.55  | 2.17   | 2.20   | 2.02  | 2.11   |
| Gd                               | 6.46   | 6.82   | 6.58   | 4.23  | 4.40  | 4.90  | 6.85   | 6.64   | 6.16  | 6.44   |
| Hf                               | 3.8    | 4.4    | 4.2    | 5.1   | 5.5   | 5.8   | 4.0    | 3.8    | 3.7   | 4.0    |
| Ho                               | 0.92   | 1.02   | 0.93   | 0.69  | 0.66  | 0.74  | 0.98   | 1.00   | 0.88  | 0.96   |
| La                               | 58.4   | 59.1   | 54.1   | 54.9  | 56.8  | 58.6  | 57.6   | 58.7   | 57.7  | 59.3   |
| Lu                               | 0.33   | 0.38   | 0.35   | 0.28  | 0.28  | 0.33  | 0.39   | 0.35   | 0.35  | 0.35   |
| Nb                               | 24.6   | 26.4   | 24.2   | 19.7  | 21.0  | 21.2  | 24.9   | 25.3   | 23.8  | 25.5   |
| Nd                               | 45.6   | 49.9   | 45.8   | 33.0  | 33.7  | 38.0  | 47.8   | 49.9   | 45.4  | 47.3   |
| Ni                               | 168    | 70     | 95     | 85    | 70    | 33    | 87     | 189    | 213   | 190    |
| Pr                               | 12.51  | 13.35  | 12.45  | 9.67  | 9.89  | 10.76 | 12.75  | 12.87  | 12.10 | 13.25  |
| Rb                               | 27.8   | 32.7   | 25.9   | 84.5  | 96.2  | 84.1  | 28.4   | 24.5   | 27.5  | 28.7   |
| Sc                               | 24     | 22     | 24     | 19    | 16    | 15    | 23     | 24     | 23    | 24     |
| Sm                               | 7.57   | 8.17   | 7.66   | 5.11  | 4.99  | 5.77  | 8.02   | 7.98   | 7.45  | 7.41   |
| Sr                               | 1045.2 | 1087.5 | 1632.6 | 589.2 | 573.6 | 730.7 | 1119.8 | 1075.3 | 983.5 | 1030.1 |
| Та                               | 1.2    | 1.5    | 1.3    | 1.3   | 1.2   | 1.2   | 1.3    | 1.2    | 1.2   | 1.2    |
| Tb                               | 0.89   | 0.94   | 0.87   | 0.59  | 0.58  | 0.66  | 0.91   | 0.87   | 0.85  | 0.92   |
| Th                               | 8.4    | 8.4    | 7.8    | 18.1  | 19.4  | 17.3  | 8.7    | 8.5    | 8.3   | 9.1    |
| Tm                               | 0.36   | 0.41   | 0.36   | 0.28  | 0.27  | 0.31  | 0.39   | 0.38   | 0.36  | 0.37   |
| U                                | 1.9    | 1.9    | 1.7    | 4.3   | 4.5   | 4.2   | 1.7    | 1.6    | 1.8   | 1.8    |
| V                                | 191    | 197    | 202    | 121   | 108   | 135   | 188    | 189    | 173   | 177    |
| Y                                | 25.1   | 28.1   | 25.8   | 18.6  | 18.3  | 20.8  | 26.4   | 26.5   | 24.3  | 25.3   |
| Yb                               | 2.27   | 2.47   | 2.31   | 1.87  | 1.70  | 2.03  | 2.50   | 2.34   | 2.25  | 2.40   |
| Zr                               | 177.5  | 204.6  | 186.8  | 240.3 | 256.7 | 255.3 | 195.8  | 182.7  | 175.4 | 183.1  |
| La <sub>n</sub> /Sm <sub>n</sub> | 7.71   | 7.23   | 7.06   | 10.74 | 11.38 | 10.15 | 7.18   | 7.35   | 7.74  | 8.00   |
| La <sub>n</sub> /Yb <sub>n</sub> | 25.72  | 23.92  | 32.41  | 29.35 | 33.41 | 28.86 | 23.04  | 25.08  | 25.64 | 24.70  |
| Sm <sub>n</sub> /Yb <sub>n</sub> | 3.33   | 3.30   | 3.31   | 2.73  | 2.93  | 2.84  | 3.20   | 3.41   | 3.31  | 3.08   |
|                                  |        |        |        |       |       |       |        |        |       |        |

اختصارها: (L.O.I. = Loss-on-ignition،(Mg# [Mg# = molar Mg/(Mg+Fe)×100])

شیمی کانی الیوین نتایج حاصل از آنالیز ریزپردازش الکترونی کانی الیوین در گدازههای بازیک منطقه سرو در جدول ۲ ارائه شده است. در این سنگها به طور میانگین مقدار Fo در آلکالی بازالتها برابر Fo <sub>۸۵/۷۷</sub> و در آندزیت بازالتها برابر Fo<sub>۸۲/۲۹</sub> میباشد، به گونهای آندزیت بازالتها برابر Fo–Mg/(Mg + Fetol) حاکی از آن است که الیوین در آلکالی بازالتها منیزیم بیشتر و به سمت آندزیت بازالتها مقدار منیزیم کمتری را داراست. در تمامی نمونهها ترکیب شیمیایی

الیوینها تفاوت قابل توجهی را نشان نمیدهند به صورتی که طرح نتایج تجزیه نقطهای این کانی در نمودار (Mg+Fe<sup>2+</sup>) Mg#=Mg/(Mg+Fe<sup>2+</sup>) نسبت به (Deer et al, 1992) Fe#=Fe/(Fe<sup>2+</sup>+Mg) بر ترکیب کریزولیتی الیوینهای موجود در آلکالی ترکیب کریزولیتی بازالتها دلالت دارد (شکل بازالتها و آندزیت بازالتها دلالت دارد (شکل ۱۱۵۹ در این کانیها مقدار ۲iO2 از ۲۰/۰۴ تا ۲۰/۰۴ و

MgO نیز از ۴۱/۹۶ تا ۴۵/۹۰ درصد وزنی متغیر است (جدول ۲).

كلينوپيروكسن

ترکیب کلینوپیروکسن در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی در جدول ۳ ارائه شده است. همانگونه که از نمودار Wo ، E و F ( , Morimoto ( 1989 ) مشخص است، در سنگهای آلکالی بازالتی، کانی کلینوپیروکسن دارای ترکیب دیوپسید و در سنگهای آندزیت بازالتی دارای ترکیب اوژیت میانگین #Mg [(+Fe<sup>2</sup>) ). در این کانی مقدار میانگین #Mg [ (+Ng+Fe<sup>2</sup>) از ۸۰/۰ آندزیت بازالتها تا ۸۲/۰ در آلکالی بازالتها متغیر است. میانگین مقدار ۵ Al

آندزیت بازالتها %۳/۲۰wt و در آلکالی بازالتها %Mg در Mg میزان #Mg در کلینوپیروکسنها مقدار TiO<sub>2</sub> به طور تدریجی افزایش مییابد، در حالی که مقادیر M<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و N<sub>2</sub>O<sub>2</sub> میاکش #Mg کاهش تندی را نشان میدهند. Q-J کاهش #Mg کاهش تندی را نشان میدهند. ور نتایج تجزیه نقطهای این کانی در نمودار Q-J پیروکسنهای موجود در سنگهای منطقه سرو در محدوده پیروکسنهای (Morimoto et al, 1988) محدوده پیروکسنهای (Ca-Mg-Fe (Quad) قرار می گیرد (شکل ۴ج).



شکل ۳: الف) موقعیت نمونههای بازالتی منطقه سرو در نمودار Le Bas et al, 1986) TAS (Le Bas et al, 1986) ب) نمودار Nb/Y در مقابل SiO<sub>2</sub> (Winchester and Floyd, 1977) SiO<sub>2</sub> جهت تعیین سری ماگمایی نمونههای بازالتی منطقه سرو، ج) تعیین جایگاه تکتونیکی نمونههای بازالتی منطقه سرو در نمودار Y/ Z در مقابل Ti/Y (Pearce et al, 1990) د) الگوی REE بهنجار شده با کندریت برای نمونههای بازالتی منطقه سرو، مقادیر بهنجار کننده و ترکیب OIB از سان و مک دوناف ( Sun and شده با کندریت برای نمونههای بازالتی منطقه سرو، مقادیر بهنجار کننده و ترکیب OIB از سان و مک دوناف ( Sun and McDonough, 1989)، هـ) الگوی عناصر ناساز گار بهنجار شده با گوشته اولیه برای نمونههای بازالتی منطقه سرو، مقادیر بهنجار کننده از سان و مک دوناف (Sun and McDonough, 1989)، و) نمودار McV در مقابل Sm/Y ذوب بخشی متعادل و نامتعادل برای سنگ منشأ نمونههای بازالتی منطقه سرو (Keskin, 2005).

#### ارتوپيروكسن

براساس نتایج آنالیز نقطهای ار توپیروکسنها که در جدول ۴ ارائه گردیده است، به لحاظ ترکیب اعضاء انتهایی، این کانی دارای محدوده ۲۰/۸۴-۵۷/۰۳ میاشد. میانگین Wo ۲/۳-۱۴/۳۳ و ۳۹/۲۶-۳۹/۵۴ میباشد. میانگین مقدار #Mg [(Mg+Fe<sup>2+</sup>)] Mg=Mg] در این کانی مقدار #Mg/۰ بوده که نسبت به مقادیر موجود در الیوینها (با میانگین ۸۴/۰) بسیار کمتر است. این موضوع نشان میدهد که توزیع Fe و M بین دو فاز الیوین نشان میدهد که توزیع Fe و M بین دو فاز الیوین شیمیایی نبوده است. از نظر میزان 20 همگی ار توپیروکسن ها دارای مقایر تقریباً یکسانی هستند (میانگین %۲۵۳ wt). طرح نتایج آنالیز این کانی

در نمودار En ،Woو Morimoto, 1989)Fs) نشان از ترکیب هیپرستن آنها دارد (شکل ۴د). یلاژیوکلاز

نتایج آنالیز نقطهای کانی پلاژیوکلاز در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی در جدول ۵ ارائه شده است. براساس محاسبات فرمول ساختاری این کانی که براساس ۸ اتم اکسیژن صورت پذیرفته است میانگین %An در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی به ترتیب برابر ۵۴/۵۸ و ۶۳/۷۱ میباشد. طرح اعضاء انتهایی در نمودار ۸۵-An-dh میباشد. طرح اعضاء انتهایی در نمودار ۸۵-An-dh پلاژیوکلاز در آلکالی و آندزیت بازالتها در محدوده لابرادوریت قرار می گیرند (شکل ۴ه).



شکل ۴: الف) موقعیت ترکیبی الیوین موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار #Mg در مقابل #Fe (Deer et al, 1992) Fe)، ب) محدوده ترکیبی کلینوپیروکسنهای موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار اعضاء انتهایی Fo، Wo، En، Wo (Morimoto, 1989) ج)، محدوده ترکیبی کلینوپیروکسنهای موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار I-Q (Morimoto et al, 1988)، د) محدوده ترکیبی ارتوپیروکسنهای موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار اعضاء انتهایی Kow، En، Wo)، د) محدوده ترکیبی ارتوپیروکسنهای موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار اعضاء انتهایی Kow، En، Yo، The موجود در آلکالی بازالت و آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار اعضاء انتهایی Kow، En، Yo، IP (The Morimoto)، ه) موجود در آلکالی بازالت از آندزیت بازالتهای منطقه سرو در نمودار اعضاء انتهایی Kow، En، Yo، The Kow، Ab

رابطه ۱)

رابطه ۲)

 $\mathbf{F2} = -0.0469 \times SiO_2 - 0.0818 \times TiO_2 - 0.0212 \times Al_2O_3 - 0.0041 \times FeO^* - 0.1435 \times MnO - 0.0029 \times MgO + 0.0085 \times CaO + 0.0160 \times Na_2O$ 

براساس نمودار دوتایی TiO<sub>2</sub> در مقابل 100\*Al<sup>IV</sup> (Ao et al, 2010) که قادر به تفکیک سنگهای مرتبط با فرورانش از سنگهای وابسته به ریفت می باشد، نمونههای مورد مطالعه روندی مشابه با روند کمانهای ماگمایی نشان میدهند (شکل ۵ب). از طرفی براساس نظر بکلوفا و همکاران ( Ao et al, 1989 Beccaluva) پایین بودن میزان Ti در فرمول ساختاری پیروکسنها از یک سو و بالا بودن میزان SiO<sub>2</sub> از سوی دیگر (جدول ۳) از ویژگیهای پیروکسنهای موجود در سنگهای آذرین کمانهای آتشفشانی محسوب می شود که در نتایج

سری ماگمایی و محیط زمین ساختی پیروکسنها از جمله کانیهای کلیدی و مهم موجود در سنگها آذرین به شمار میآیند، لذا ترکیب آنها اطلاعات ارزشمندی در راستای تعیین خاستگاه ماگما، سری ماگمایی و موقعیت زمینساختی و نیز تعیین شرایط فیزیکوشیمیایی شامل دما، فشار و گریزندگی اکسیژن در اختیار می گذارند. از آنجا که تنوع تركيبي كلينوييروكسن ها غالباً به تغييرات شیمی ماگما وابسته است، لذا شرایط فیزیکی و فرآیند جدایش ماگمایی بر روی آن اثر قابل توجهی دارد. بر این اساس سعی گردیده تا با استفاده از طرح دادههای حاصل از تجزیه نقطهای این کانی در نمودارهای مختلف، نتایج لازم استخراج گردد. جهت تعیین محیط تکتونیکی نمونهها، نتایج تجزیه Nisbet and )  $F_1$ - $F_2$  (مودار کسنها در نمودار ا Pearce, 1977) طرح گردیده است. نتیجه حاکی از قرار گیری نمونههای مورد بررسی در گستره VAB - OFB می باشد (شکل ۵الف). محاسبات مربوط به دو پارامتر  $F_1$ - $F_2$  براساس معادلات روابط ۱ و ۲ به انجام رسيده است:

جدول ۲: نتایج آنالیز ریزپردازش الکترونی کانی الیوین (OI) در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی

| Dook                            | An Po    | An Po    | An Do   | An Do    | An Po   | Ale De  | Ala Da  | Ala Da  | Ala Pa  | Ale De |
|---------------------------------|----------|----------|---------|----------|---------|---------|---------|---------|---------|--------|
| RUCK                            | All. Da. | All. Da. | All.Da. | All. Da. | All.Da. | AIC.Da. | AIC. Da | AIC. Da | AIC. Da | AIC.Da |
| S1O <sub>2</sub>                | 40.643   | 39.798   | 39.497  | 38.832   | 39.661  | 40.618  | 39.394  | 40.245  | 40.369  | 40.906 |
| TiO <sub>2</sub>                | 0.047    | 0.017    | 0.019   | 0.019    | 0.01    | 0.004   | 0.117   | 0.018   | 0.019   | 0.019  |
| $Al_2O_3$                       | 0.109    | 0.121    | 0.087   | 0.145    | 0.12    | 0.069   | 0.461   | 0.094   | 0.064   | 0.08   |
| $Cr_2O_3$                       | 0.026    | 0.000    | 0.007   | 0.043    | 0.054   | 0.021   | 0.004   | 0.017   | 0.000   | 0.016  |
| FeO*                            | 13.91    | 14.989   | 17.585  | 17.239   | 16.425  | 12.741  | 13.716  | 12.411  | 12.083  | 12.241 |
| MnO                             | 0.211    | 0.239    | 0.268   | 0.285    | 0.246   | 0.226   | 0.222   | 0.203   | 0.193   | 0.178  |
| MgO                             | 44.838   | 43.901   | 42.424  | 41.967   | 42.795  | 45.791  | 40.95   | 44.539  | 45.218  | 45.907 |
| CaO                             | 0.335    | 0.212    | 0.176   | 0.155    | 0.183   | 0.212   | 0.22    | 0.216   | 0.212   | 0.225  |
| Total                           | 100.119  | 99.277   | 100.063 | 98.685   | 99.498  | 99.682  | 95.084  | 97.743  | 98.158  | 99.579 |
| Stractural Formula based on 4 O |          |          |         |          |         |         |         |         |         |        |
| Si                              | 1.017    | 1.009    | 1.004   | 1.000    | 1.010   | 1.015   | 1.046   | 1.027   | 1.023   | 1.022  |
| Ti                              | 0.001    | 0.000    | 0.000   | 0.000    | 0.000   | 0.000   | 0.002   | 0.000   | 0.000   | 0.000  |
| Al                              | 0.003    | 0.004    | 0.003   | 0.004    | 0.004   | 0.002   | 0.014   | 0.003   | 0.002   | 0.002  |
| Cr                              | 0.001    | 0.000    | 0.000   | 0.001    | 0.001   | 0.000   | 0.000   | 0.000   | 0.000   | 0.000  |
| Fe <sup>3+</sup>                | 0.000    | 0.000    | 0.000   | 0.000    | 0.000   | 0.000   | 0.000   | 0.000   | 0.000   | 0.000  |
| Fe <sup>2+</sup>                | 0.291    | 0.318    | 0.374   | 0.371    | 0.350   | 0.266   | 0.305   | 0.265   | 0.256   | 0.256  |
| Mn                              | 0.004    | 0.005    | 0.006   | 0.006    | 0.005   | 0.005   | 0.005   | 0.004   | 0.004   | 0.004  |
| Mg                              | 1.673    | 1.659    | 1.608   | 1.612    | 1.625   | 1.706   | 1.621   | 1.694   | 1.709   | 1.710  |
| Ca                              | 0.009    | 0.006    | 0.005   | 0.004    | 0.005   | 0.006   | 0.006   | 0.006   | 0.006   | 0.006  |
| Te                              | 0.23     | 0.26     | 0.29    | 0.31     | 0.27    | 0.24    | 0.26    | 0.22    | 0.21    | 0.19   |
| Fo%                             | 84.60    | 83.47    | 80.70   | 80.84    | 81.86   | 6.04    | 83.69   | 86.03   | 86.53   | 86.56  |
| Fa%                             | 14.72    | 15.99    | 18.77   | 18.63    | 17.62   | 13.43   | 15.73   | 13.45   | 12.97   | 12.95  |
| Ca-Ol                           | 0.45     | 0.29     | 0.24    | 0.21     | 0.25    | 0.29    | 0.32    | 0.30    | 0.29    | 0.30   |
| Mg#                             | 0.85     | 0.83     | 0.81    | 0.81     | 0.82    | 0.86    | 0.86    | 0.84    | 0.86    | 0.86   |
| Fe#                             | 0.14     | 0.16     | 0.18    | 0.18     | 0.17    | 0.13    | 0.13    | 0.15    | 0.13    | 0.13   |

| اختصارها: An.Ba = آندزيت بازالت، Alc.Ba=آلكالي بازالت، Fo فورستريت، Fa= فاياليت،Te=تفروئيت (+Mg+Fe^+                     |
|--|
| # Fe <sup>2+</sup> محاسبه <sup>+</sup> Fe <sup>3+</sup> محاسبه Fe <sup>3+</sup> و Fe <sup>2+</sup> براساس (Droop, 1987). |

| لى بازالتى                     | لتی و آلکاا | آندزيت بازا | سنگهای  | (Cpx) در د | نوپيروكسن( | کانی کلیا | الكترونى | ريزپردازش | لتايج آناليز | جدول ۳: ن |  |
|--------------------------------|-------------|-------------|---------|------------|------------|-----------|----------|-----------|--------------|-----------|--|
| Rock                           | Alc.Ba.     | Alc.Ba.     | Alc.Ba. | Alc.Ba.    | Alc.Ba.    | An.Ba.    | An. Ba.  | An. Ba.   | An.Ba.       | An.Ba.    |  |
| SiO <sub>2</sub>               | 50.965      | 51.561      | 50.533  | 50.979     | 50.531     | 51.28     | 51.004   | 51.894    | 52.637       | 52.063    |  |
| TiO <sub>2</sub>               | 0.67        | 0.604       | 0.80    | 0.667      | 0.704      | 0.915     | 0.923    | 0.742     | 0.362        | 0.467     |  |
| $Al_2O_3$                      | 4.579       | 4.442       | 5.397   | 4.913      | 4.834      | 2.981     | 3.064    | 2.98      | 3.209        | 3.775     |  |
| $Cr_2O_3$                      | 0.079       | 0.097       | 0.037   | 0.068      | 0.044      | 0.063     | 0.009    | 0.049     | 0.733        | 0.092     |  |
| FeO*                           | 5.872       | 5.747       | 6.643   | 6.645      | 6.918      | 8.804     | 8.86     | 9.086     | 3.829        | 4.452     |  |
| SiO <sub>2</sub>               | 0.149       | 0.177       | 0.16    | 0.186      | 0.181      | 0.264     | 0.278    | 0.31      | 0.113        | 0.125     |  |
| MgO                            | 15.532      | 15.397      | 15.209  | 15.577     | 14.899     | 14.835    | 14.576   | 16.08     | 16.721       | 16.381    |  |
| CaO                            | 19.664      | 2.363       | 19.939  | 19.829     | 20.109     | 18.935    | 18.845   | 17.386    | 21.506       | 21.211    |  |
| Na <sub>2</sub> O              | 0.512       | 0.488       | 0.531   | 0.495      | 0.594      | 0.607     | 0.544    | 0.583     | 0.428        | 0.451     |  |
| K <sub>2</sub> O               | 0.012       | 0.01        | 0.014   | 0.000      | 0.021      | 0.103     | 0.106    | 0.114     | 0.000        | 0.000     |  |
| Total                          | 98.034      | 98.886      | 99.263  | 99.359     | 98.835     | 98.787    | 98.209   | 99.224    | 99.538       | 99.017    |  |
| Stractural furmola based on 60 |             |             |         |            |            |           |          |           |              |           |  |
| Si                             | 1.901       | 1.907       | 1.870   | 1.884      | 1.883      | 1.924     | 1.925    | 1.930     | 1.925        | 1.916     |  |
| Al                             | 0.203       | 0.195       | 0.235   | 0.214      | 0.212      | 0.132     | 0.136    | 0.131     | 0.138        | 0.164     |  |
| Fe <sup>3+</sup>               | 0.000       | 0.000       | 0.025   | 0.023      | 0.037      | 0.024     | 0.009    | 0.021     | 0.001        | 0.011     |  |
| Cr                             | 0.002       | 0.003       | 0.001   | 0.002      | 0.001      | 0.002     | 0.000    | 0.001     | 0.021        | 0.003     |  |
| Ti                             | 0.019       | 0.017       | 0.022   | 0.019      | 0.020      | 0.026     | 0.026    | 0.021     | 0.010        | 0.013     |  |
| Fe <sup>2+</sup>               | 0.183       | 0.178       | 0.180   | 0.182      | 0.178      | 0.252     | 0.270    | 0.261     | 0.117        | 0.126     |  |
| Mn                             | 0.005       | 0.006       | 0.005   | 0.006      | 0.006      | 0.008     | 0.009    | 0.010     | 0.004        | 0.004     |  |
| Mg                             | 0.864       | 0.849       | 0.839   | 0.858      | 0.828      | 0.830     | 0.820    | 0.892     | 0.912        | 0.899     |  |
| Ca                             | 0.786       | 0.807       | 0.791   | 0.785      | 0.803      | 0.761     | 0.762    | 0.693     | 0.843        | 0.836     |  |
| Na                             | 0.037       | 0.035       | 0.038   | 0.035      | 0.043      | 0.044     | 0.040    | 0.042     | 0.030        | 0.032     |  |
| K                              | 0.001       | 0.000       | 0.001   | 0.000      | 0.001      | 0.005     | 0.005    | 0.005     | 0.000        | 0.000     |  |
| Aliv                           | 0.080       | 0.091       | 0.133   | 0.120      | 0.122      | 0.078     | 0.074    | 0.071     | 0.075        | 0.086     |  |
| Alvi                           | 0.123       | 0.104       | 0.102   | 0.094      | 0.090      | 0.054     | 0.062    | 0.060     | 0.063        | 0.078     |  |
| Wo                             | 41.92       | 43.05       | 42.10   | 41.55      | 42.39      | 39.66     | 39.89    | 36.11     | 44.23        | 43.83     |  |
| En                             | 46.08       | 45.30       | 44.68   | 45.42      | 43.70      | 43.24     | 42.93    | 46.48     | 47.85        | 47.10     |  |
| Fs                             | 10.03       | 9.79        | 11.19   | 11.15      | 11.65      | 14.80     | 15.09    | 15.21     | 6.33         | 7.38      |  |
| Ac                             | 1.98        | 1.87        | 2.03    | 1.88       | 2.27       | 2.30      | 2.08     | 2.19      | 1.59         | 1.69      |  |
| Mg#                            | 0.825       | 0.826       | 0.823   | 0.825      | 0.823      | 0.767     | 0.752    | 0.773     | 0.886        | 0.877     |  |
| Cr#                            | 0.019       | 0.028       | 0.009   | 0.020      | 0.010      | 0.034     | 0.00     | 0.016     | 0.247        | 0.036     |  |
| Fe#                            | 0.174       | 0.173       | 0.176   | 0.175      | 0.176      | 0.232     | 0.247    | 0.226     | 0.113        | 0.122     |  |
| Q                              | 1.833       | 1.834       | 1.810   | 1.825      | 1.809      | 1.843     | 1.852    | 1.846     | 1.872        | 1.861     |  |
| J                              | 0.074       | 0.070       | 0.076   | 0.070      | 0.086      | 0.088     | 0.080    | 0.084     | 0.060        | 0.064     |  |
| J/Q+J                          | 0.038       | 0.036       | 0.040   | 0.036      | 0.045      | 0.045     | 0.041    | 0.043     | 0.031        | 0.033     |  |
| T                              | 1168        | 1155        | 1245    | 1199       | 1192       | 1019      | 1027     | 1019      | 1041         | 1093      |  |

اختصارها: .An.Ba آندزیت بازالت، Alc.Ba آلکالی بازالت، wo ولاستونیت ،Fs فروسلیت، Fs فروسلیت، eFs آکمیت، اختصارها: .Fc = An.Ba آندزیت بازالت، = Alc.Ba آلکالی بازالت، = Fe = = An.Ba و= Fe = = Since the set of the set

| گهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی | ) در سناً                      | سن (Opx     | ارتوپيروك  | ترونی کانی | ريزپردازش الک | ۴: نتايج آناليز | جدول ' |
|--------------------------------------|--------------------------------|-------------|------------|------------|---------------|-----------------|--------|
| _                                    | Rock                           | An. Ba.     | An. Ba.    | An. Ba.    |               |                 |        |
|                                      | SiO <sub>2</sub>               | 52.673      | 52.67      | 53.145     |               |                 |        |
|                                      | TiO <sub>2</sub>               | 0.395       | 0.342      | 0.324      |               |                 |        |
|                                      | $Al_2O_3$                      | 0.495       | 0.572      | 0.304      |               |                 |        |
|                                      | Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 0.00        | 0.037      | 0.00       |               |                 |        |
|                                      | FeO*                           | 22.95       | 22.968     | 23.472     |               |                 |        |
|                                      | SiO <sub>2</sub>               | 0.649       | 0.642      | 0.654      |               |                 |        |
|                                      | MgO                            | 19.194      | 19.259     | 19.711     |               |                 |        |
|                                      | CaO                            | 1.489       | 1.474      | 1.601      |               |                 |        |
|                                      | Na <sub>2</sub> O              | 0.124       | 0.076      | 0.079      |               |                 |        |
|                                      | K <sub>2</sub> O               | 0.039       | 0.036      | 0.023      |               |                 |        |
|                                      | Total                          | 98.008      | 98.076     | 99.313     |               |                 |        |
|                                      | Strac                          | ctural furn | iola based | on 60      |               |                 |        |
| _                                    | Si                             | 2.014       | 2.012      | 2.009      |               |                 |        |
|                                      | Al                             | 0.022       | 0.026      | 0.014      |               |                 |        |
|                                      | Fe <sup>3+</sup>               | 0.00        | 0.00       | 0.00       |               |                 |        |

پژوهشهای دانش زمین

| 0.00  | 0.001  | 0.00   |
|-------|--|--|
| 0.011 | 0.010  | 0.009  |
| 0.740 | 0.740  | 0.746  |
| 0.021 | 0.021  | 0.021  |
| 1.094 | 1.097  | 1.111  |
| 0.061 | 0.060  | 0.065  |
| 0.009 | 0.006  | 0.006  |
| 0.002 | 0.002  | 0.001  |
| 0.597 | 0.597  | 0.598  |
| 0.403 | 0.402  | 0.401  |
| 0.00  | 0.00   | 0.00   |
| 0.022 | 0.026  | 0.014  |
| 3.17  | 3.14   | 3.33   |
| 56.84 | 57.03  | 57.01  |
| 39.51 | 39.54  | 39.36  |
| 0.48  | 0.29   | 0.30   |
|       | $\begin{array}{c} 0.00\\ 0.011\\ 0.740\\ 0.021\\ 1.094\\ 0.061\\ 0.009\\ 0.002\\ 0.597\\ 0.403\\ 0.00\\ 0.022\\ 3.17\\ 56.84\\ 39.51\\ 0.48 \end{array}$ | $\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$ |

اختصارها: .An.Ba آندزیت بازالت، Alc.Ba آلکالی بازالت، Wo ولاستونیت، Fs فروسیلیت، Fs فروسیلیت، Fc آکمیت، Fe<sup>3+</sup> و Fe<sup>3+</sup> محاسبه 4<sup>+</sup>Fe<sup>2+</sup> , Cr#=Cr/(Cr + Al) Fe=Fe/(Fe<sup>2+</sup>+Mg) ، Mg # =Mg/(Mg+Fe<sup>2+</sup>) و Foop, 1987). (Droop, 1987).

جدول ۵: نتایج آنالیز ریزپردازش الکترونی کانی پلاژیوکلاز (Pl) در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی

| Rock                           | An. Ba. | Alc. Ba |
|--------------------------------|---------|---------|---------|---------|---------|---------|---------|---------|---------|---------|
| SiO <sub>2</sub>               | 53.587  | · ۴٩/۵٣ | 53.418  | 54.704  | 54.659  | 51.141  | 50.928  | 51.675  | 51.844  | 51.462  |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 26.196  | 26.919  | 27.014  | 26.255  | 26.509  | 27.615  | 28.267  | 27.652  | 27.213  | 27.783  |
| FeO                            | 0.589   | 0.534   | 0.478   | 0.843   | 0.597   | 1.138   | 1.026   | 1.228   | 1.277   | 1.082   |
| CaO                            | 11.118  | 11.559  | 11.655  | 10.785  | 10.947  | 12.966  | 13.385  | 12.432  | 12.792  | 13.043  |
| Na <sub>2</sub> O              | 4.917   | 4.633   | 4.657   | 5.015   | 4.933   | 3.771   | 3.524   | 4.028   | 3.97    | 3.846   |
| BaO                            | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    |
| K <sub>2</sub> O               | 0.444   | 0.519   | 0.42    | 0.613   | 0.462   | 0.329   | 0.320   | 0.441   | 0.393   | 0.344   |
| Total                          | 97.002  | 97.373  | 97.72   | 98.445  | 98.237  | 97.524  | 97.887  | 97.843  | 97.939  | 97.886  |
| Stractural furmola based on 80 |         |         |         |         |         |         |         |         |         |         |
| Si                             | 2.501   | 2.470   | 2.478   | 2.517   | 2.520   | 2.391   | 2.376   | 2.406   | 2.413   | 2.396   |
| Al                             | 1.441   | 1.477   | 1.477   | 1.424   | 1.441   | 1.521   | 1.554   | 1.517   | 1.493   | 1.525   |
| Fe <sup>3+</sup>               | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    |
| Fe <sup>2+</sup>               | 0.023   | 0.021   | 0.019   | 0.032   | 0.023   | 0.0444  | 0.0400  | 0.0478  | 0.0497  | 0.0421  |
| Ca                             | 0.556   | 0.577   | 0.579   | 0.532   | 0.541   | 0.649   | 0.669   | 0.620   | 0.638   | 0.650   |
| Na                             | 0.445   | 0.418   | 0.419   | 0.447   | 0.441   | 0.341   | 0.318   | 0.363   | 0.358   | 0.347   |
| К                              | 0.026   | 0.031   | 0.025   | 0.036   | 0.027   | 0.0196  | 0.0190  | 0.0261  | 0.0233  | 0.020   |
| Ba                             | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    | 0.00    |
| An%                            | 54.116  | 56.218  | 56.625  | 52.379  | 53.598  | 64.245  | 66.449  | 61.403  | 62.570  | 63.897  |
| Ab%                            | 43.310  | 40.776  | 40.944  | 44.075  | 43.707  | 33.813  | 31.659  | 36.002  | 35.140  | 34.096  |
| Or%                            | 2.573   | 3.005   | 2.429   | 3.544   | 2.693   | 1.941   | 1.891   | 2.593   | 2.288   | 2.006   |

اختصارها: An.Ba. آندزیت بازالت، Alc.Ba=آلکالی بازالت، Ab= آلبیت، An= آنورتیت، Or= ارتوز، محاسبه Fe<sup>2+</sup> و Fe<sup>2+</sup> براساس (Droop, 1987).

نوع کانیهای تبلور یافته تأثیرگذار است. لذا به منظور بررسی فوگاسیته اکسیژن و حالتهای متفاوت اکسیداسیون، میتوان از تفاوتهای موجود در مقدار <sup>+Fe3</sup> کانی کلینوپیروکسن بهره جست. در این راستا جهت تعیین میزان فوگاسیته اکسیژن از Al<sup>IV</sup>+Na در برابر Al<sup>IV</sup>+Cr

تعیین شرایط فیزیکوشیمیایی تبلور فوگاسیته اکسیژن هرچند فوگاسیته اکسیژن به نوع محیط تکتونیکی ماگما وابسته است (Beccaluva et al, 1989)، اما بهطور کلی این متغیر عاملی موثر در راستای کنترل فرآیندهای ماگمایی بوده و بر توالی تبلور و

(Schweitzer et al, 1974) استفاده گردیده است. طبق نظر پژوهشگران، قرارگیری نمونهها در بالای خط 0=+Fe<sup>3+</sup> بیانگر تبلور پیروکسنها در فوگاسیته بالای اکسیژن میباشد و برعکس. از طرفی طبق cameron and Papike, انظر کامرون و پاپیک (Cameron and Papike, اعواد) از خط 0=+Fe<sup>3+</sup> رابطهای مستقیم دارد. نتایج حاصل از نمودار ذکر شده حاکی از آن است که پیروکسنهای مورد بررسی در بالای خط 0=+Fe<sup>3+</sup> الای قرار گرفتهاند که این نشان از شرایط نسبتاً بالای فوگاسیته اکسیژن در حین تبلور کلینوپیروکسنها دارد (شکل ۵ج).

از آنجا که توزیع آلومینیوم در موقعیتهای چهار و هشت وجهی کلینوپیروکسنها معیار مناسبی برای برآورد مقدار آب ماگما و میزان فشار حاکم بر محیط تشکیل در اختیار قرار میدهد، لذا از نمودار <sup>IV</sup> در مقابل <sup>VI</sup> A (Felz, 1973) برای تعیین این پارامتر استفاده گردیده است و آنگونه که از نتایج حاصل از نمودار مذکور نیز بر میآید، محدوده Δ پلوبار و مقدار آب به میزان ۱۰٪ برای آندزیت بازالتها و آلکالی بازالتها نمایش داده شده است نظیر حضور کانیهای آبداری مانند آمفیبول و نیز نفوذ سیالات زبانه فرورو منطقی به نظر میرسد. پارامترهای شدتی (دما– فشار)

جهت انجام محاسبات مربوط به تعیین دما و فشار به کمک کانی کلینوپیروکسن، روشهای گوناگونی توسط محققین مختلف پیشنهاد گردیده است. از جمله این روشها تعیین دو پارامتر XPT و YPT جمله این روشها تعیین دو پارامتر XPT و YPT تعیین شرایط دما و فشار تشکیل از طریق معادلات روابط ۳ و ۴ به انجام میرسد:

رابطه ۳)

►  $YPT = -0.369SiO_2 + 0.535TiO_2 -$ 0.516MgO - 0.167CaO - 0.153Na2O براساس این معادلات و نمودار مربوطه، دمای تبلور کلینوپیروکسنها در سنگهای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی گسترهای از ۱۲۰۰ تا ۱۲۵۰ درجه سانتیگراد را در بر می گیرد (شکل ۵هـ). طبق نظر جیانگ و همکاران (Jiang et al, 2006) دماسنجی با روش ترسیمی (Lindsley, 1983) می تواند برای پیروکسن هایی با مجموع Wo+En+Fs بیش از ۹۰ استفاده گردد، لذا طرح نتایج اعضاء انتهایی (جدول ۳) در نمودار ترسیمی ذکر شده، بیانگر قرارگیری نمونههای آندزیت بازالتی و آلکالی بازالتی به ترتیب در گستره دمایی ۱۰۰۰ تا ۱۱۵۰ و ۸۵۰ تا ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد است (شکل ۵و). براساس نظر فرانس و همکاران (France et al, 2010) مقادیر ادر کانی پیروکسن به شدت به دما Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و  $TiO_2$ وابسته است. نتایج به دست آمده از نمودار Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> در مقابل TiO<sub>2</sub> (France et al, 2010) حاکی از آن است که اغلب پیروکسنهای مورد مطالعه (به استثناء دو مورد) دمایی بیش از ۹۷۰ درجه سانتیگراد را به نمایش می گذارند (شکل ۵ز). فرانس و همكاران (France et al, 2010) معادله رابطه ۵ را برای رابطه بین Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و دما (با میزان خطای ۴۰± درجه سانتیگراد) پیشنهاد نمود: ,ابطه ۵)

◄ T= 93.2 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + 742
 که T، دما برحسب درجه سانتیگراد و Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> مقدار درصد وزنی در ترکیب کلینوپیروکسن است (جدول ۳). از آنجا که فشار نیز متاثر از میزان آلومینیوم در کلینوپیروکسنهاست، لذا استفاده از این دماسنج

محدود به فشارهای کم (۵ کیلوبار) است ( France (et al, 2010). براساس این معادله و نتایج ارائه شده در جدول ۳، کلینوپیروکسنهای موجود در نمونههای آلکالی بازالتی دمایی بین ۱۱۵۵ تا ۱۲۴۵ و نمونههای آندزیت بازالتی دمایی بین ۱۰۱۹ تا ۱۰۹۳ درجه سانتیگراد را مشخص مینمایند. از آنجا که قرارگیری AI در موقعیتهای چهار و هشت وجهی کلینوپیروکسن ها به فشار و میزان آب موجود در محیط تبلور وابسته است، لذا

برخی از پژوهشگران نظیر واس (Wass, 1979) پیشنهاد کردهاند که نسبتهای IiO<sub>2</sub>/ (Mg/Mg+Fe و Ti+Al<sup>IV</sup>) در پیروکسنها میتواند به عنوان فشارسنج به کار گرفته شود. بر این اساس طرح نتایج تجزیه پیروکسنها به کمک نسبت Al<sup>VI</sup>/Al<sup>IV</sup> در نمودار پیروکسنها به کمک نسبت 4l<sup>VI</sup>/Al<sup>IV</sup> در نمودار نمونههای مورد بررسی در گسترهای با فشار متوسط است (شکل ۲۰).



شکل ۵: الف) تعیین موقعیت تکتونیکی نمونههای بازالتی در نمودار ۲<sub>1</sub>-F<sub>2</sub> (Nisbet and Pearce, 1977) F<sub>2</sub>- F<sub>1</sub>) مودار دوتایی TiO<sub>2</sub> در مقابل Al<sup>IV</sup>+Na (Ao et al, 2010) م)، ج) نمودار Al<sup>VI</sup>+2Ti+Cr در برابر Al<sup>IV</sup> جهت تعیین میزان گریزندگی اکسیژن (Ao et al, 2010) Al<sup>IV</sup> جهت بعیین دمای Al<sup>VI</sup> جهت بررسی فشار و مقدار آب موجود در ماگما (Helz, 1973)، هـ) نمودار TY در مقابل YPT جهت تعیین دمای تشکیل کلینوپیروکسنها (Soesoo, 1997)، و) تعیین دمای تشکیل کیروکسنها در نمودار اعضاء انتهایی (Lindsley, 1983)، ز) نمودار Al<sup>IV</sup> در مقابل ۲iO<sub>2</sub>، ط) (Helz, 1973)، ح) نمودار <sup>IV</sup> در مقابل VPT جهت برآورد کلی فشار تبلور پیروکسنها (Helz, 1973)، ط) نمودار TY در مقابل در مقابل VII جهت تعیین فشار تبلور پیروکسنها (Soesoo, 1973)، ط)

همچنین براساس نظر نیمیس و تیلور ( Nimis and Taylore, 2000) در ساختار کلینوپیروکسنها Cr در تعادل با Al<sup>VI</sup> است و نسبتAl<sup>VI</sup> ا در پیروکسنها با فشار رابطهای مستقیم دارد؛ به طوری که فولی و همکاران (Foley et al, 1996) معتقدند کلینوپیروکسنهای غنی از Al در فشار پایین تر نسبت به نمونههای فقیر از Al تشکیل شدهاند. لذا بالا بودن مقدار Al در نمونههای مورد بررسی (با میانگین ۰/۱۷۶) می تواند به عنوان دلیل ديگرى بر بالا بودن فشار تشكيل كلينو پیروکسنهای مورد بررسی تلقی گردد (جدول ۳). از طرفی طرح نتایج حاصل از محاسبه دو متغیر XPT و YPT شرح داده شده در معادلات ۳ و ۴ (Soesoo, 1997) نيز بيانگر تعيين فشار ۶-۱۰ کیلوبار برای سنگهای آلکالی بازالتی و ۲-۵ کیلوبار برای آندزیت بازالتی میباشد (شکل ۵ط).

#### بحث و نتايج

نتایج ارائه شده در این پژوهش که از دادههای حاصل از تجزیه سنگ کل نمونههای برداشت شده از محدوده مطالعاتی و تجزیه نقطهای کانیهای آنها و طرح نتایج در نمودارهای متمایز کننده جایگاه-های تکتونیکی و شواهد حاصل از نمودارهای چند عنصری به دست آمده، دال بر قرارگیری نمونههای بازالتی سرو در محدوده سری ماگمایی آلکالن و محیط تکتونیکی بازالتهای درون صفحهای است. از طرفی همان گونه که پیشتر نیز ذکر شد در مقياس وسيع و از نظر موقعيت، منطقه مورد مطالعه در بین صفحات عربی- اوراسیا و در قسمتهای مياني كمربند آلپ- هيماليا و در تقسيمات زمين-شناسی ایران در مرز زونهای ساختاری سنندج-سیرجان و ارومیه- دختر واقع گردیده است. در تمامی مدلهای تکتونیکی ارائه شده توسط محققین مختلف این اتفاق نظر وجود دارد که

فرورانش پوسته اقیانوسی نئوتتیس و برخورد قارهای عربی- اوراسیایی پی آمد آن، از عوامل تأثیر گذار در شکل گیری و وقوع فعالیتهای آذرین در حاشیه فعال قارهای این فرورانش به ویژه در ایران بوده است. به اعتقاد بسیاری از محققین فرورانش نئوتتیس به زیر ایران مرکزی و جهت فشارش صفحه عربی به ایران به صورت مایل بوده (McClay et al, 2004)، به نحوی که اعمال فشار از جنوب غرب به سمت شمال شرق با زاویهای حدود ۵۵ درجه صورت پذیرفته است ( McClay et al, 2004). از آنجا که قطب چرخش همگرایی عربی- اوراسیایی در شرق مدیترانه قرار دارد، لذا نرخ همگرایی به سمت شرق در راستای کمربند کوهزایی زاگرس از  $\lambda^{cm/yr}_{yr} - \sim 1/\lambda^{cm/yr}_{yr}$  در شمال غرب تا  $\gamma_{\rm r.} \sim \gamma_{\rm r} \sim \gamma_{\rm r.}$  شمال غرب تا مىيابد. اين فرايند، توسعه گسلهاى امتدادلغز راستگردی را در پی داشته که امروزه در شمال غرب ایران به خصوص در آذربایجان غربی به وفور مشاهده می شود (فضل نیا و کوزه کلانی، ۱۳۹۱). حرکت چنین گسلهایی قادر به ایجاد بخشهای کششی در امتداد گسلها بوده و می تواند حوزههای کوچک کششی را در بین دو گسل بزرگ مقیاس ایجاد نماید و در نهایت ایجاد گسلشهای قطعهای را به دنبال داشته باشد. هر چند در نهایت این حوزههای قطعهای گسلشی قادرند نقشی مانند ريفتهاى درون صفحهاى ايفا نموده و محيطي کششی را توسعه دهند، اما با توجه به سن سنگهای مورد بررسی، دادههای ارائه شده از نتایج آنالیز سنگ کل و کانی های موجود در آنها و همچنین قرارگیری موقعیت تکنونیکی آنها در بین صفحات عربی- اوراسیایی، به نظر میرسد رخداد این سنگها با فعالیتهای ناشی از بسته شدن نئوتتیس نیز محتمل باشد (شکل ۳). در مقابل برخی ویژگیهای ژئوشیمیایی موجود در

۳۶

منجر به بروز شیب ملایم منفی در عناصری نظیر Ta و Nb گردید و تولید مذابهایی با مشخصات ماگمایی ذکر شده را فراهم آورده است. از طرفی فرورانش به زیر ایران مرکزی و در ادامه تداوم فشارش مایل صفحه عربی، سبب گردیده تا گسلهای امتدادلغز راستگرد و عمیق بزرگ مقیاسی که تا بخشهایی از پوسته تحتانی زون سنندج- سیرجان و مرز مشترکش با زون ارومیه – مقیاسی که تا بخشهایی از پوسته تحتانی زون نئوتتیس نیز به صورت مجموعههای افیولیت در نزدیکی محدوده مورد مطالعه (شمال خوی، جنوب غرب سلماس – حوالی سرو) احتمالاً در اوایل یا اواسط سنوزوئیک (Agard et al, 2011) جایگزین شدهاند و در نتیجه فعالیت چنین گسلهایی رخنمون یافتهاند.

# نتيجهگيرى

بر روی آبرفتهای جوان و نهشتههای کواترنری شمال شهرستان سرو واقع در شمال غرب ارومیه، گدازههایی با ترکیب بازالتی و متشکل از الیوین+ كلينوپيروكسن+ پلاژيوكلاز± ارتوپيروكسن± آمفيبول رخنمون دارند. نمودارهای متمايز كننده محیطهای تکتونیکی سنگ کل نشان از قرار گیری نمونههای بازالتی سرو در محدوده سری ماگمایی آلکالن و محیط تکتونیکی بازالتهای درون صفحهای و کمان های آتشفشانی دارند. دادههای حاصل از شیمی کانی پیروکسن نشان از شرایط فشار بخشی نسبتاً بالای اکسیژن و مقدار آب به میزان ۱۰٪ در حین تبلور کلینوپیروکسنها دارد. حضور کانی هایی نظیر آمفیبول در این سنگها نیز می تواند شاهدی بر آبدار بودن ماگمای بازالتی مورد بررسی باشد. محاسبات زمین دما- فشار سنجی نیز به ترتیب دما و فشار تشکیلی معادل ۱۰۰۰ تا ۱۲۰۰ درجه سانتیگراد و حدود ۵ کیلوبار را تعیین نمودند

نمودارهای عنکبوتی نمونههای مورد بررسی نظیر نابهنجاری ملایم و منفی از Ta و Nb و یا نابهنجاری مثبت در الگوی عناصر Rb ،Th ،U و Ba حاکی از آن است که مدل فرورانش را نیز نمی توان به تنهایی برای تشکیل این سنگها مورد پذیرش دانست. اما از آنجا که به اعتقاد برخی محققین بسته شدن نئوتتیس در الیگوسن- میوسن روی داده است (Alizadeh et al, 2010)، و از سوی دیگر سنگهای مورد بررسی دارای سن بسیار جوانی هستند (کواترنری)، لذا تصور می گردد مدل تكتونوماگمایی تشكیل این سنگها مرتبط با فرآیندهای پس از بسته شدن کامل اقیانوس نئوتتیس و تصادم قارهای باشد. با توجه به اینکه فرآیند فرورانش به زیر زونهای سنندج-سیرجان و ارومیه-دختر در بخش عمدهای از مزوزوئیک باعث شده تا در این زمان ماگماتیسم کالکوآلکالن در زونهای سنندج- سیرجان و در زمانهای بعد در زون اروميه-دختر تداوم يابند (Arvin et al, 2007)، لذا این محققین معتقدند احتمالاً در اواسط یا در اواخر سنوزوئيک بسته شدن نئوتتيس و تصادم قارهای بین اوراسیا و عربی حادث گردیده باشد. بر این اساس با بسته شدن نئوتتیس، فرآیند شکسته شدن زبانه فرو رو در زیر زونهای سنندج-سیرجان و ارومیه- دختر (Kheirkhah et al, 2009) Mirnejad et al, 2010; زارعی سهامیه و مرادپور، ۱۳۹۴؛ مرادپور و همکاران، ۱۳۹۷)، سبب گردیده تا در مرز بین این دو زون ساختاری یک فرآیند برخاستگی حرارتی در گوشته حادث شده و در نهایت کاهش فشار در بخش فوقانی گوشته صورت پذیرد. در نتیجه به واسطه وقوع این فرآیند، بخشهایی از گوشته که قبلاً متأثر از فرورانش بودهاند، دارای اجزائی از عناصر فرورانشی شده و دچار ذوب بخشی ناشی از کاهش فشار گردیدهاند، به نحوی که این فرآیند در نمودارهای چند عنصری

که به نظر میرسد نقش ترکیب پیروکسن، وجود آب، تغییرات فشار و شاید تحولات زیر خط انجماد، در ایجاد چنین دامنه نسبتاً وسیعی از دمای تبلور بسیار موثر بوده است. با توجه به نمودارهای ارائه شده از دادههای حاصل از شیمی سنگ کل، شیمی کانی و موقعیت تکتونیکی منطقه سرو، میتوان چنین نتیجه گرفت که پس از بسته شدن نئوتتیس و شکسته شدن زبانه فرورو و فرآیندهای برخاستگی حرارتی و کاهش فشار متعاقب آن، فوران مذابهای

پانوشت

منابع

-خیرخواه، م. و امامی، م.ه.، ۱۳۸۹. خاستگاه و تحولات ماگماهای بازالتی کواترنری شمال باختری آذربایجان (بورلان تا گنبد) با استفاده از بررسی های ایزوتوپی Sr-Nd، علوم زمین، دوره ۱۹، شماره ۷۶، ص ۱۱۳–۱۱۸. زارعی سهامیه، ر. و مرادپور، ع.، ۱۳۹۴. ژئوشیمی -زارعی سهامیه، ر. و مرادپور، ع.، ۱۳۹۴. ژئوشیمی (شمال شرق کرمانشاه- غرب ایران) شاهدی بر زمین ساخت جنوب نئوتتیس، مجله بلورشناسی و کانیشناسی ایران، سال ۲۳، شماره ۲، ص ۳۳۱-۳۴۴.

Geological Map of Serow, 1:100000 Scale. Geological Survey of Iran.

-Alizadeh, A., López Martínez, M. and Sarkarinejad, K., 2010. Ar40-Ar39 geochronology in a gneiss dome within the Zagros Orogenic Belt: Cometes Rendus Geoscience, v. 342, p. 837-846. -Ao, S.J., Xiao, W.J., Han, C.M., Mao, Q.G. and Zhang, J.E., 2010. Geochronology and geochemistry of

عملکرد گسلهای موجود در منطقه به سطح زمین فراهم شده است.

سپاسگزاری

نویسندگان مقاله از جناب آقای دکتر فضل نیا عضو محترم هیات علمی گروه زمینشناسی دانشگاه ارومیه به خاطر همکاری های علمی بی دریغشان صمیمانه سپاس گزاری مینمایند. همچنین از مساعدتهای مالی معاونت پژوهش و فناوری دانشگاه لرستان تشکر و قدردانی به عمل میآید.

1-Within plate basalts

-فضل نیا، ع. و کوزه کلانی، ف.، ۱۳۹۱. پتروگرافی، زمین شیمی و محیط تکتونوماگمایی لامپروفیرها و سنگ های مرتبط، جنوب غرب سلماس، پترولوژی، دوره ۳، شماره ۱۲، ص ۶۹–۸۲. -مرادپور، ع.، زارعی سهامیه، ر.، احمدی خلجی، ا. و ساریخانی، ر.، ۱۳۹۷. بررسی واکنش گدازه/سنگ، و ساریخانی، ر.، ۱۳۹۷. بررسی واکنش گدازه/سنگ، دوببخشی و خاستگاه پریدوتیت های کرمانشاه به ذوببخشی و کاستگاه پریدوتیت های کرمانشاه به بلورشناسی و کانی شناسی ایران، سال ۲۶، شماره ۱، ص ۱۶۱–۱۷۸.

-Agard, P., Omrani, J., Jolivet, L., Whitechurch, H., Vrielynck, B., Spakman, W., Monié, P., Meyer, B. and Wortel, R., 2011. Zagros orogeny: a subduction-dominated process: Mineralogical Magazine, v. 148, p. 692-725.

-Ajdari, K., Mohammadi Tork Abad, H. and Ramezani Ardekani, F., 2004.

early Permian mafic-ultramafic complexes in the Beishan area, Xinjiang, NW China: implications for late Paleozoic tectonic evolution of the southern Altaids: Gondwana Research, v. 18, p. 466-478.

-Arvin, M., Pan, Y., Dargahi, S., Malekizadeh, A. and Babaei, A., 2007. Petrochemistry of the Siah-Kuh granitoid stock southwest of Kerman, Iran: Implications for initiation of Neotethys subduction: Journal of Asian Earth Sciences, v. 30, p. 474-489.

-Azizi, H. and Moinevaziri, H., 2009. Review of the tectonic setting of Cretaceous to Quaternary volcanism in northwestern Iran: Journal of Geodynamics, v. 47, p. 167-179.

-Azizi, H., Asahara, Y. and Tsuboi, M., 2014. Quaternary high-Nb basalts: existence of young oceanic crust under the Sanandaj–Sirjan Zone, NW Iran: International Geology Review, v. 56, p. 167-186.

-Beccaluva, L., Macciotta, G., Piccardo, G.B. and Zeda, O., 1989. Clinopyroxene composition of ophiolite basalts as petrogenetic indicator: Chemical Geology, v. 77, p. 165-182.

-Cameron, M. and Papike, J.J., 1981. Structural and chemical variations: American Mineralogist, v. 66, p. 1-50.

-Deer, W.A., Howie, R.A. and Zussman, J., 1992. An Introduction to the Rock Forming Minerals: 2nd edition Pearson Education Limited, United Kingdom, 696 p.

-Droop, G.T.R., 1987. A general equation for estimating  $Fe^{3+}$  concentrations in ferromagnesian silicates and oxides from microprobe analyses, using stochiometric criteria: Mineralogical Magazine, v. 51, p. 431-435.

-Elmas, A. and Yilmaz, Y., 2003. Development of an oblique subduction zone-Tectonic evolution of the Tethys suture zone in southeast Turkey: International Geology Review, v. 45, p. 827-840.

-Foley, S.F., Jackson, S.E., Freyer, B.J., Grenough, J.D. and Jenner, G.A., 1996. Trace element partition coeffi cients or clinopyroxene and phlogopite in an alkaline-lamprophyre from Newfoundland by LAM-ICP-MS: Geochimica et Cosmochimica Acta, v. 60, p. 629-638.

-France, L., Ildefonse, B., Koepke, J. and Bech, F., 2010. A new method to estimate the oxidation state of basaltic series from microprobe analyses: Journal of Volcanology and Geothermal Research, v. 189, p. 340-346.

-Ghalamghash, J., Nedelec, A., Bellon, H., Vousoughi Abedini, M. and Bouchez, J.L., 2009. The Urmieh plutonic complex (NW Iran): A record of the geodynamic evolution of the Sanadaj-Sirjan zone during Ceretaceous time-Part I: Petrogenesis and K/Ar dating: Journal of Asian Earth Sciences, v. 35, p. 401-415.

-Haghipour, A. and Aghanabati, A., 1988. Geological Map of Serow, 1:250000 Scale, Geological Survey of Iran.

-Helz, R.T., 1973. Phase relationships of basalts in their melting range at  $pH_2O =$ 5 kb as a function of oxygen fugacity: Journal of Petrology, v. 14, p. 249-302.

-Jiang, Y.H., Jiang, S.Y., Ling, H.F. and Dai, B.Z., 2006. Low-degree melting of a metasomatized lithospheric mantle for theorigin of Cenozoic Yulong monzogranite-porphyry, east Tibrl: Geochemical and Sr-Nd-Pb-Hf isotopic constraints: Earth and Planetary Science Letters, v. 241, p. 617-633.

-Keskin, M., 2005. Domal uplift and volcanism in a collision zone without a mantle plume: Evidnce from Eastern Anatolia.https://www.researchgate .net /publication/241329729.

-Kheirkhah, M., Allen, M.B. and Emami, M., 2009. Quaternary syn-collision magmatism from the Iran/Turkey borderlands: Journal of Volcanology and Geothermal Research, v. 182, p. 1-12.

-Le Bas, M.J., Le Maitre, R.W., Streckeisen, A. and Zanettin, B., 1986. A chemical classification of volcanic rocks on the total alkali-silica diagram: Journal of Petrolgy, v. 27, p. 745-750.

-Lindsley, D.H., 1983. Pyroxene thermometry. American mineralogist, v. 68, p. 477-493.

-McClay, K.R., Whitehouse, P.S., Dooley, T. and Richards, M., 2004. 3D evolution of fold and thrust belts formed by oblique convergence: Marine and Petroleum Geology, v. 21, p. 857-877.

-Mirnejad, H., Hassanzadeh, J., Cousens, B.L. and Taylor, B.E., 2010. Geochemical evidence for deep mantle melting and lithospheric delamination as the origin of the inland Damavand volcanic rocks of northern Iran: Journal Volcanology Geothermal of and Research, v. 198, p. 288-296.

-Moretti, R., 2005. Polymerization, basicity, oxidation state and their role in ionic modelling of silicate melts: Geophysics, v. 48, p. 583-608.

-Morimoto, N., 1989. Nomenclature of pyroxenes: Canadian Mineralogist, v. 27, p. 143-156.

-Morimoto, N., Fabrise, J., Ferguson, A., Ginzburg, I.V., Ross, M., Seifert, F.A., Zussman, J., Akoi, K. and Gottardi, G., 1988. Nomenclature of pyroxenes: American Mineralogist, v. 173, p. 1123-1133.

-Nabavi, M.H., 1976. A Preface to Iranian Geology, Geological Survey of Iran, Tehran, Geological Survey of Iran, p. 109.

-Nimis, P. and Taylore, W.R., 2000. Single clinopyroxene thermobaromrtry for garnet peridotites; Part I: Calibration and testing of a Crin- Cpx barometer and Enstatite-in-Cpx thermometer: an

Contributions to Mineralogy and Petrology, v. 139, p. 544-554.

-Nisbet, E.G. and Pearce, J.A., 1977. Clinopyroxene composition in mafic lavas from different tectonic settings: Contribution Mineralogy to and Petrology, v. 63, p. 149-160.

-Pearce, J.A. and Norry, M.J., 1979. Petrogenesis implication of Ti, Zr, Y and Nb variations in volcanic rocks rocks: Contributions to Mineralogy and Petrology, v. 69, p. 33-47.

-Pearce, J.A., Bender, J.F., DeLong, S.E., Kidd, W.S.F., Low, P.J., Guner, Y., Saroglu, F., Yilmaz, Y., Moorbath, S. and Mitchell, J.J., 1990. Genesis of collision volcanism in eastern Anatolia Turkey: Journal of Volcanological and Geothermal Research, v. 44, p. 189-229. -Pearce, J.A. and Peate, D.W., 1995. Tectonic implications of the composition of volcanic arc magmas: Annu. Rev. Earth and Planetary Science Letters, v. 23, p. 1073-1109

-Schweitzer, E.L., Papike, J.J. and Bence, A.E., 1974. Statistical analysis of clinopyroxenes from deepsea basalts: American Mineralogist, v. 64, p. 501-13. -Shafaii Moghadam, H., Ghorbani, G., Zaki Khedr, M., Fazlnia, N., Chiaradia, M., Eyuboglu, Y., Santosh, M., Galindo Francisco, C., Lopez Martinez, M., Gourgaud, A. and Arai, S., 2014. Late Miocene K-rich volcanism in the Eslamieh Peninsula (Saray), NW Iran: implications for geodynamic evolution of the Turkish-Iranian High Plateau: Gondwana Research, v. 26, p. 1028-1050.

-Soesoo, A., 1997. A multivariate statistical analysis of clinopyroxene composition: empirical coordinates for the crystallisation **PTestimations:** Geological Society of Sweden (Geologiska Föreningen), v. 119, p. 55-60.

-Stöcklin, J., 1968. Structural history and tectonics of Iran: a review: The American Association of Petroleum Geologists Bulletin, v. 52, p. 1229-1258. -Sun, S.S. and McDonough, W.F., 1989. Chemical and isotopic-systematics of oceanic basalts: implications for mantle composition and processes. In: Saunders, A.D., Norry, M.J. (Eds.), Magmatism in the Ocean Basins: Geological Society of London Special Publication, v. 42, p. 313-345.

-Wass, S.Y., 1979. Multiple origins of clinopyrocxenes in alkali basaltic rock: Lithos, v. 12, p. 115-132. -Whitney, D.L. and Evans, B.W., 2010. Abbreviations for names of rockforming minerals: American Mineralogist, v. 95, p. 185-187. -Winchester, J.A. and Floyd, P.A., 1977. Geochemical Discrimination of Different Magma Series and Their Differentiation Product Using Immobile Elements: Chemical Geology, v. 20, p. 325-343.