



## کانی شناسی و بلور شناسی لامپروفیرهای شمال غرب ایران

مهراج آقازاده<sup>\*</sup> ، زهرا بدرازده

گروه زمین شناسی، دانشگاه پیام نور، ایران

(دریافت مقاله: ۹۲/۳/۱۳، سخن نهایی: ۹۲/۷/۲۱)

چکیده: در شمال غرب ایران، بیرون زدگی‌های متعددی از سنگ‌های لامپروفیری به صورت دایک و سیل حضور دارند. این لامپروفیرها به دو نوع غنی از میکا و غنی از آمفیبیول قابل تقسیم‌اند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول شامل فنوکریست‌های آمفیبیول، شبه‌ریخت اولیوین، کلینوپیروکسن در زمینه‌ای از فلدسپار و شبیه دگرسان شده هستند. لامپروفیرهای غنی از میکا شامل فنوکریست‌های میکا، کلینوپیروکسن هستند که در زمینه‌ای از فلدسپار و شبیه قرار دارند. ترکیب بلورهای آمفیبیول بیشتر کرسوتیتی، میکاها فلوگوپیتی و کلینوپیروکسن‌ها از نوع دیوبسید - سالیت هستند. کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول در مقایسه با لامپروفیرهای غنی از میکا حاوی اکسید آلومینیوم بالایی هستند. بر اساس ترکیب کانی‌ها، مآگماهای به وجود آورده لامپروفیرهای مورد بررسی میزان گریزندگی اکسیژن بالایی داشته و این مآگما در عمق کم دستخوش تبلور بخشی شده است. بر اساس کانی‌شناسی، لامپروفیرهای غنی از میکا دارای ماهیت آهکی- قلیایی و از نوع مینت بوده و لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول ماهیت قلیایی و از نوع کامپتونیت هستند. لامپروفیرهای غنی از میکا از یک گوشه‌ای لیتوسفری غنی شده در اثر عوامل فروراشی و حاوی فلوگوپیت و یا آمفیبیول پتابسیم‌دار در یک محیط کوهزایی ایجاد شده‌اند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول احتمالاً از یک گوشه‌ای لرزولیتی حاوی کانی‌های آبدار منشاء گرفته‌اند.

واژه‌های کلیدی: کانی‌شناسی؛ بلور شناسی؛ لامپروفیر؛ شمال غرب ایران.

شوند. این سنگ‌ها ممکن است عامل کانی‌زایی برای برخی از عناصر فلزات پایه و نیز طلا باشند [۳]. در منطقه‌ی شمال غرب ایران و آذربایجان بیرون زدگی‌های متعددی از سنگ‌های لامپروفیری با ماهیت مختلف حضور دارند [۴-۹]. بر اساس بررسی‌های قبلی و بررسی‌های صحرابی اخیر، آنها را به دو گروه مهم آهکی- قلیایی (غنی از میکا) و قلیایی (غنی از آمفیبیول) قابل تقسیم‌اند [۴-۹] بیرون زدگی‌های لامپروفیرها عمدها در مناطق ارسباران، شبے جزیره‌ی اسلامی و کوههای میشو مشاهده شده‌اند (شکل ۱). در این پژوهش کانی‌شناسی و بلور شناسی لامپروفیرهای شناسایی شده‌ی مختلف در منطقه‌ی آذربایجان مورد بررسی قرار گرفته و ویژگی‌های کانی‌شناسی هر یک از گروههای مختلف لامپروفیرها و نیز کانی‌های مختلف آن‌ها به تفصیل مورد بررسی و ارزیابی قرار گرفته‌اند.

**مقدمه**  
لامپروفیرها شاخه‌ای از سنگ‌های قلیایی غنی از  $\text{CO}_2$  و  $\text{H}_2\text{O}$  هستند که دامنه‌ی ترکیبی سدیک تا پتانسیک و اولترابازی تا متوسط دارند [۱]. این سنگ‌های نیمه عمیق مزوکرات تا ملانوکرات با بافت پانیدیومورف، حاوی درشت بلورهای فراوان از کانی‌های فرومیزین هستند. در این سنگ‌ها معمولاً فلدسپارها در زمینه و به صورت ریز بلور حضور دارند [۲، ۱]. معمولاً لامپروفیرها از نفوذی های پس از زمین‌ساختی (Post-Sedimentation) هستند که به صورت دایک و یا سیل تشکیل می‌شوند. این سنگ‌ها بر حسب سرشت مآگما‌یشان به انواع قلیایی، آهکی قلیایی، اولترامافیک و لامپروفئیتی رده‌بندی شده‌اند [۱]. هر یک از انواع یاد شده بر حسب تغییر ترکیب کانی‌شناسی، ژئوشیمیایی و محیط تشکیل، از همدیگر تشخیص داده می-

\* نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۲۶۰۲۷۶۵۳، نامبر: ۰۴۷۱۲۲۲۰۱۶، پست الکترونیکی: Mehrrajaghazadeh@yahoo.com

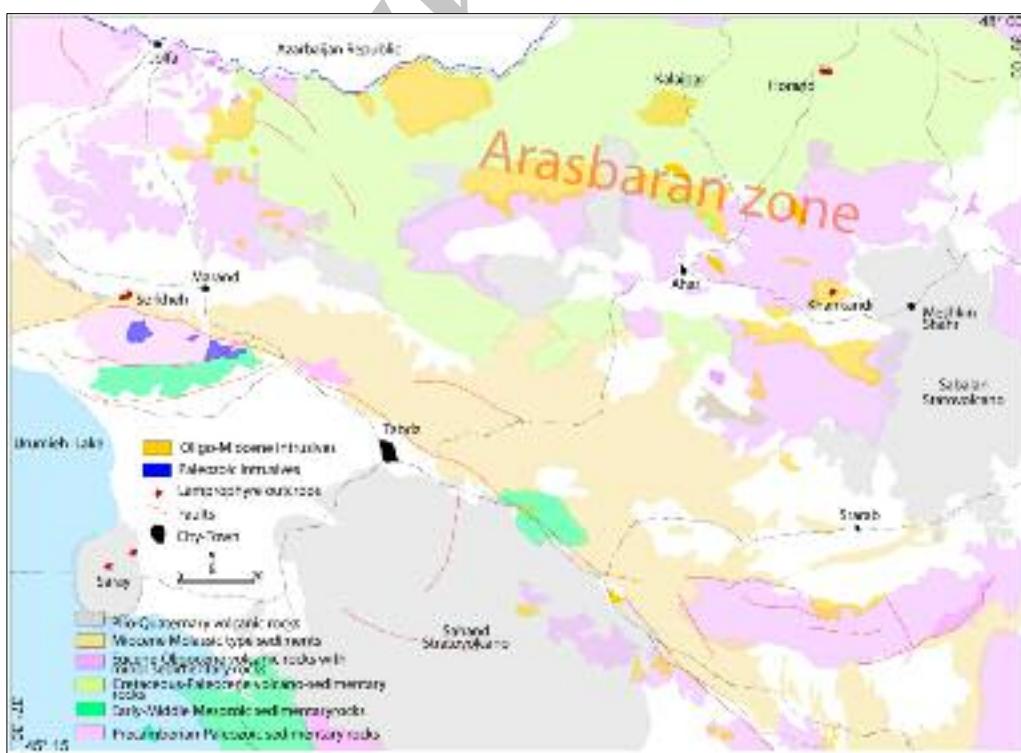
بخش‌های مرکزی سیل رخمنون یافته در منطقه‌ی هوراند بافت دانه‌ای را نشان می‌دهند. این تنوع بافتی در لامپروفیرها می-تواند به علت بالا بودن میزان سیال در این نوع سنگ‌ها باشد [۱،۱۰]. در لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول کانی‌های آمفیبیول قهقهه‌ای، کلینوپیروکسن و اولیوین به صورت فنوکریست حضور دارند (شکل ۲). در این لامپروفیرها آمفیبیول‌های قهقهه‌ای فراوان ترین کانی فرومیزین را تشکیل می‌دهند. این بلورها بیشتر خود شکل و سوزنی هستند و مراکز قهقهه‌ای رنگ پریده تا زرد و با کرانه‌های قهقهه‌ای تا قهقهه‌ای تیره دارند. گاهی بلورهای آمفیبیول قهقهه‌ای از حاشیه با آمفیبیول‌های سبز جایگزین شده‌اند. همچنین برخی بلورها حاشیه‌ی اپاسیتی دارند. همراه با بلورهای آمفیبیول، بلورهای کلینوپیروکسن خودشکل نیز از فراوانی قابل توجهی برخوردارند. در لامپروفیرهای منطقه‌ی هوراند، گاهی بلورهای میکانیز همراه با کانی‌های مافیک اصلی مشاهده می‌شوند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول سرخه مرند و خانکنده دارای بلورها و شبه‌ریخت‌هایی از اولیوین هستند (شکل ۲). در برخی مقاطع بلورهای اولیوین به طور کامل با کانی‌های ثانویه از جمله سرپنتین، کلریت، کلسیت جایگزین و یا پر شده و شبه ریختی از این کانی باقی مانده است. در لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول فلدسپارها در

روش بررسی

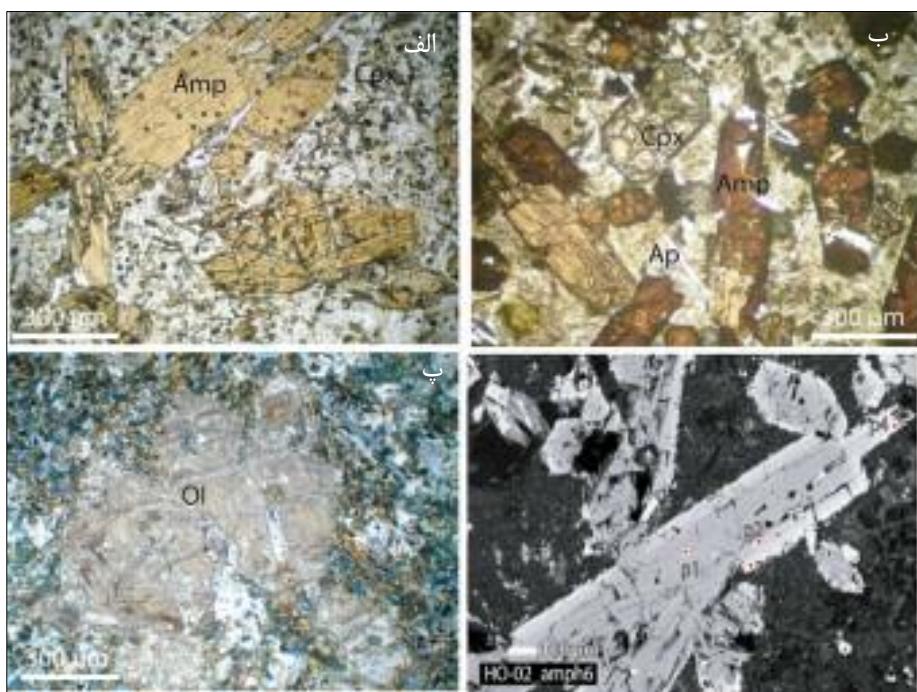
برای ارزیابی ویژگی‌های لامپروفیرهای مورد بررسی، پس از بررسی‌های صحرایی گستردۀ و برداشت نمونه‌ها، ۵۰ نمونه انتخاب و مقاطع نازک از آنها تهیه شدند. پس از بررسی‌های میکروسکوپی ۱۵ نمونه از لامپروفیرهای مختلف انتخاب و کانی‌های آنها مورد آنالیز نقطه‌ای قرار گرفتند. عناصر اصلی کانی‌ها به وسیله‌ی JEOL JSM 8900RL و JEOL JXA 5410 به ترتیب در دانشگاه ماینز آلمان و هولوا اسپانیا آنالیز شدند. در طول بررسی، ولتاژ شتابنده‌ی دستگاه ۱۵ kv شدت جریان ۱۰ - ۱۲ nA، قطر پرتو ۵-۱  $\mu\text{m}$  و زمان شمارش بر حسب عنصر مورد بررسی بین ۱۵ تا ۳۰ ثانیه بوده است. از کانی‌های طبیعی و ترکیب‌های مصنوعی برای استاندارد سازی استفاده شدند. استاندارهای استفاده شده برای کالیبراسیون عبارتند از آلومینیم، Na، Si، Al، لاستونیت برای NiO، Cr، Ca، Si، Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> برای Al، MnTiO<sub>3</sub> برای Ca، Mn، پریکلаз برای آندرادیت برای Fe و Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> برای K، Mg، ارتوکلاز برای Fe، Mg، آباتیت برای P.

سنگ نگاری

بر اساس بررسی‌های میکروسکوپی لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول بافت‌های متنوع یورفیری، پانیدیومorf و حتی در



شکل ۱ نقشه‌ی زمین‌شناسی منطقه‌ی شمال غرب ایران همراه با موقعیت لامپر و فیرهای مورد بررسی در آن.

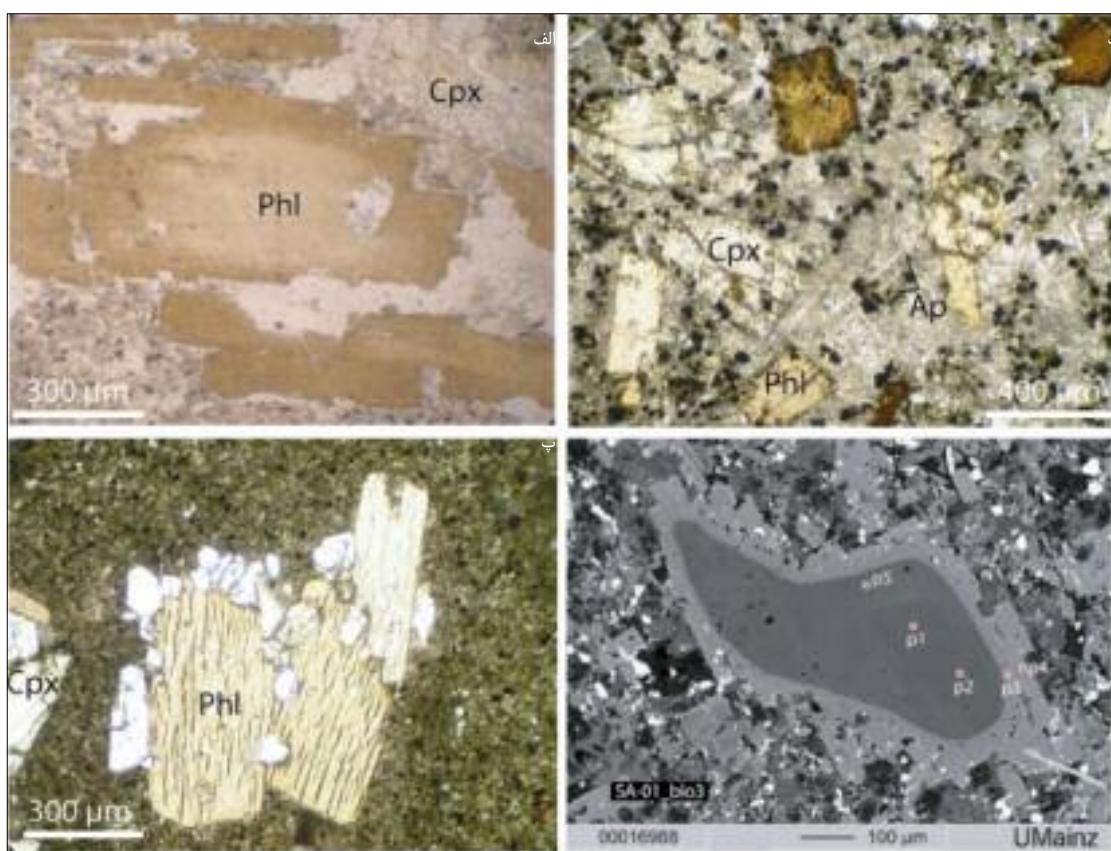


شکل ۲ تصاویر میکروسکوپی از لامپروفیرهای غنی از آمفیبول، (الف) آمفیبول‌های درشت بلور خود شکل در لامپروفیرهای خانکندي، (ب) بافت پورفيري با درشت بلورهای آمفیبول و پiroکسن و نیز تیغه هایی از آپاتیت در لامپروفیرهای غنی از آmfibol سرخه ت (ت) شبه‌ریخت اوپیوین در لامپروفیرهای خانکندي، (ث) تصویر بک اسکتر از بافت پورفيري با درشت بلورهای آمفیبول و نقاط آنالیز شده روی بلورها.

لامپروفیرهای منطقه‌ی جزیره اسلامی میزان فراوانی فنوکریست‌ها در مقایسه با زمینه‌ی سنگ پایین بوده و نسبت حجمی زمینه به فنوکریست در حدود ۲ به ۱ است. بلورهای میکائی فنوکریست، خود شکل و صفحه‌ای تا تیغه‌ای هستند و ابعاد آنها از فنوکریست‌های درشت بلور تا ریز بلورهای زمینه تغییر می‌کنند. این بلورها در نور معمولی چند رنگی دارند و علاوه بر این منطقه بندی خاص ترکیبی نیز دارند و اختلاف رنگ فاحشی از مرکز به حاشیه بلورها دیده می‌شود (شکل ۳). بلورهای کلینوپیروکسن عموماً به صورت خودشکل حضور دارند و گاهی همراه با بلورهای میکا بافت گلومرپورفيري را نشان می‌دهند (شکل ۳). برخی بلورهای کلینوپیروکسن با کانی‌های ثانویه از جمله کلریت و کلسیت به طور بخشی جایگزین شده‌اند. در زمینه‌ی سنگ بلورهای فلدسپار و شیشه همراه با کانی‌های مافیک یاد شده حضور دارند. علاوه بر این کلریت، کلسیت و زئولیت در زمینه این لامپروفیرها به وفور دیده می‌شوند و بیشتر جایگزین شیشه شده‌اند. در میکا لامپروفیرها کانی‌های فرعی بیشتر شامل آپاتیت و کانی‌های کدر هستند که بلورهای آپاتیت عموماً به صورت ادخال در کانی‌های مافیک دیده می‌شوند.

زمینه‌ی سنگ حضور دارند و شامل فلدسپارهای هیبری‌سولوس پلازیوکلاز و قلایایی هستند. در برخی مقاطع بلورهای قلایایی فلدسپار به صورت بلورهای مجزای آلبیت و اورتوکلاز دیده می‌شوند. در زمینه‌ی برخی مقاطع شیشه‌ی جایگزین شده با کانی‌های ثانویه نیز دیده می‌شود. کانی‌های فرعی موجود لامپروفیرهای غنی از آmfibol بیشتر شامل آپاتیت، کانی‌های کدر و گاهی زیرکن هستند. به علت بالا بودن مولفه‌ی شاره‌ی لامپروفیرها در مراحل نهایی تبلور، این نوع سنگ‌ها دستخوش یک خود دگرسانی و یا دگرسانی ناشی از شاره‌های خود مانگما می‌شوند که اغلب باعث حذف بافت‌های اولیه و دگرسانی کانی‌های اولیه می‌شود [۱]. همچنین وجود گلوبول‌هایی از کانی‌های فلسيک همراه با کربنات و کانی‌های آبدار فراوان در لامپروفیرهای مورد بررسی، نشان دهنده اين است که مانگما لامپروفیری از شاره‌ها غنی بوده است [۱۱] گلوبول‌ها در واقع مذاب‌های فلسيک امتزاج ناپذيرند [۱۰، ۱۱].

لامپروفیرهای غنی از میکا در منطقه‌ی سرخه‌ی مرند و جزیره‌ی اسلامی رخمنون دارند و آنها انواع بافت‌های پانیدیمورفیک، پورفيري و هیالوپورفيري را نشان می‌دهند. کانی‌های مافیک مهم شامل میکا و پiroکسن هستند که فنوکریست‌های این سنگ‌ها را نیز تشکیل می‌دهند. در



شکل ۳ تصاویر میکروسکوپی از لامپروفیرهای غنی از میکا، (الف) درشت بلورهای فلوگوپیت و کلینوبیروکسن در لامپروفیرهای جزیره اسلامی، (ب) تصویری از لامپروفیرهای سرخه (پ) بافت گلومروبورفیری با بلورهای فلوگوپیت، کلینوبیروکسن و آپاتیت در لامپروفیرهای جزیره اسلامی، (ت) تصویر بک اسکتر با درشت بلور فلوگوپیت و نقاط آنالیز شده.

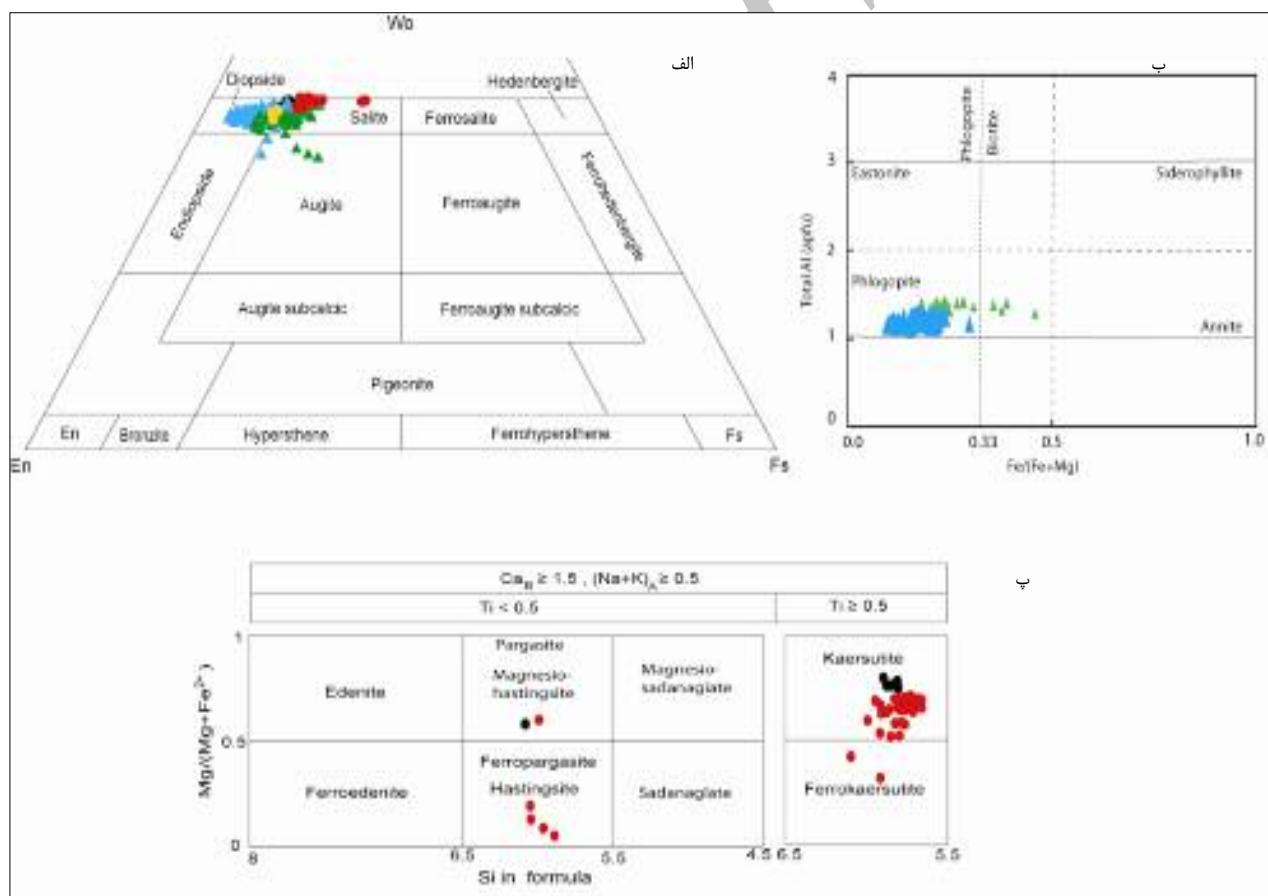
در مرکز تا ۱/۸۸ درصد در حاشیه بلورها تغییر می‌کند. دلیل کاهش شدید میزان این اکسید در حاشیه بلورها می‌تواند به واسطه‌ی مصرف آن به وسیله‌ی کانی‌هایی نظری تیتانومگنتیت در مراحل نهایی تبلور توجیه شود. میزان مجموع عناصر قلیایی در آمفیبولهای بررسی شده بیش از ۳ درصد است و بیشتر دامنه‌ای بین ۳ الی ۴ درصد را نشان می‌دهند. اختلاف فاحشی در آنالیزهای آمفیبولهای دایک‌های مناطق مختلف وجود ندارد هر چند در برخی موارد اختلافاتی دیده می‌شود. از جمله میزان  $MgO$  در دایک‌های منطقه خانکندي کمی بالاتر از منطقه‌ی هوراند است (جدول ۱). در بلورهای آمفیبول آنالیز شده، تغییرات خاصی در شیمی بلورها مشاهده می‌شود به‌طوری که میزان اکسیدهای سدیم، پتاسیم، آهن از مرکز به حاشیه افزایش می‌یابد و این افزایش در اکسید آهن به طور محسوسی بالاست به طوری که از حدود ۱۰ درصد در مرکز تا ۲۸ درصد در حاشیه بلور افزایش می‌یابد. در همین روند و از

### بلور شیمی

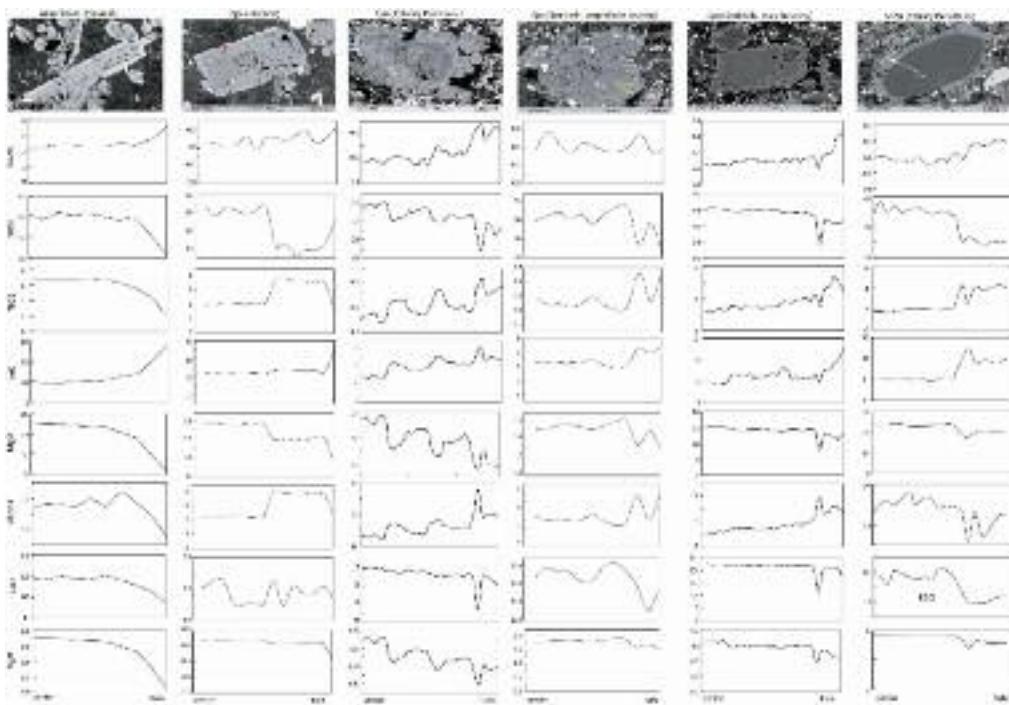
کانی‌های مختلف در انواع لامپروفیرها مورد بررسی نقطه‌ای قرار گرفتند. آمفیبولهای بررسی شده جزء گروه آمفیبولهای کلسیک هستند [۱۲] به طوری که در آنها  $B(Mg, Fe^{2+}, Na^{2+}, Ca) \leq 0.5$  و  $B(Na,Ca) \geq 0.5$  است. بر اساس تقسیم‌بندی ارائه شده برای آمفیبولهای کلسیک توسط [۱۲]، نمونه‌های مورد بررسی میزان  $Ca_B \geq 1.5$  و  $(Na+K)_A \geq 0.5$  دارند. در اغلب بلورهای آمفیبول بررسی شده  $Ti \geq 0.5$  بوده و لذا این‌ها جزء آمفیبولهای نوع کرسوتیتی هستند ولی برخی نیز  $Ti$  در واحد فرمولی، پایین دارند و هاستینگسیتی هستند (شکل ۴). با توجه به این که مولفه‌ی آهن در حاشیه‌ی برخی بلورها به شدت افزایش یافته است لذا برخی از نمونه‌ها در گستره‌ی فروهاستینگسیت قرار دارند. میزان دامنه‌ی  $Mg/\#$  در بلورهای بررسی شده از حدود ۰/۷۷ در مراکز تا حدود ۰/۵۸ در حاشیه‌ی بلورها تغییر می‌کند (جدول ۱). میزان  $TiO_2$  در بلورهای بررسی شده بالاست و از حدود ۷

لامپروفیرهای غنی از آمفیبول خانکندي  $\text{Wo}_{46-50}\text{En}_{38-42}\text{Fs}_{9-21}$  هوراند  $\text{Wo}_{46-48}\text{En}_{38-42}\text{Fs}_{10-21}\text{Ac}_{1-3}$  سرخه  $\text{Wo}_{45-48}\text{En}_{37-44}\text{Fs}_{8-13}\text{Ac}_{1-2}$  و لامپروفیرهای غنی از میکا سرخه  $\text{Wo}_{40-49}\text{En}_{35-46}\text{Fs}_{7-17}\text{Ac}_{0.8-2.5}$  و جزیره اسلامی  $\text{Wo}_{43-48}\text{En}_{36-50}\text{Fs}_{3-14}\text{Ac}_{0.3-2.5}$  است (جدول ۱). میزان  $\text{SiO}_2$  در لامپروفیرهای آمفیبول دار سرخه بیش از گلینوپیروکسن  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{FeO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  غنی از آمفیبول هوراند و خانکندي بیش از گلینوپیروکسن های لامپروفیرهای کلینوپیروکسن بررسی شده چنانکه در شکل ۵ دیده می شود هستند [۱۳] و در این بلورها میزان  $\text{Q}(\text{Fe}^{2+}+\text{Mg}+\text{Ca})$  عموماً بیش از ۱۶۵ میزان  $(2\text{Na})/\text{J}$  کمتر از ۱۷۰ است. بلورهای کلینوپیروکسن از این نظر این را دارند ولی برخی از آنالیزهای انجام شده از حاشیه ای بلورهای کلینوپیروکسن در لامپروفیرهای غنی از آمفیبول از یک سو و غنی از میکا از سوی دیگر را نشان می دهند (جدول ۱).

مرکز به سمت حاشیه از میزان اکسیدهای سیلیسیوم، منیزیوم، تیتانیوم، آلومینیوم و کلسیم کاسته می شود (شکل ۵). بلورهای پیروکسن در زمینه و نیز به صورت فنوکریست در هر دو نوع لامپروفیرهای غنی از آمفیبول و میکا دیده می شوند. این بلورها از نوع کلینوپیروکسن هستند. بلورهای کلینوپیروکسن مورد بررسی در تمام رخنمونهای لامپروفیری (Quad)  $(\text{Fe}, \text{Mg}, \text{Ca})$  از نوع  $\text{Q}(\text{Fe}^{2+}+\text{Mg}+\text{Ca})$  عموماً هستند [۱۳] و در این بلورها میزان  $\text{Q}(\text{Fe}^{2+}+\text{Mg}+\text{Ca})$  بیش از ۱۶۵ میزان  $(2\text{Na})/\text{J}$  کمتر از ۱۷۰ است. بلورهای کلینوپیروکسن از این نظر این را دارند ولی برخی از آنالیزهای انجام شده از حاشیه ای بلورهای کلینوپیروکسن در لامپروفیرهای غنی از بیوتیت ترکیب اوژیتی نشان داده اند (شکل ۴). به طوری که دامنه ای ترکیب کلینوپیروکسن در انواع



شکل ۴ ترکیب کانی های آنالیز شده، (الف) ترکیب میکاهای آمفیبول ها بر اساس [۱۴] ب) ترکیب میکاهای آمفیبول دار خانکندي، دایره سیاه: لامپروفیرهای آمفیبول دار هوراند، دایره زرد: لامپروفیرهای آمفیبول دار سرخه، مثلث آبی: لامپروفیرهای جزیره اسلامی و مثلث سبز: لامپروفیرهای غنی از میکا سرخه.



شکل ۵ تغییرات ترکیب شیمیایی کانی از مراکز به سمت حاشیه در فنوریستهای مختلف لامپروفیرهای مورد بررسی.

جدول ۱ نتایج برخی آنالیزهای انجام شده از کانی‌های کلینوپیروکسن، آمفیبول و میکا در لامپروفیرهای مورد بررسی.

CPX	خانکندی	هوراند	غنى از آمفیبول سرخه	جزیره اسلامی	غنى از میکا سرخه
HASHIHE	Mian	Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Merkez Merkez Zemine			
Na <sub>2</sub> O	0,۵۳	۰,۲۶	۰,۲۹	۰,۳۴	۰,۲۲
SiO <sub>2</sub>	۴۷,۷	۴۷,۷	۴۸,۷	۴۸,۷	۴۸,۷
K <sub>2</sub> O	۰,۱	۰,۱	۰,۱	۰,۱	۰,۱
TiO <sub>2</sub>	۱,۴۲	۱,۴۲	۱,۱۲	۰,۹۷	۰,۷۷
FeO	۹,۱۲	۹,۱۲	۶,۷۷	۷,۰۲	۶,۷۷
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۶,۲۴	۶,۲۴	۷,۶۸	۴,۱	۴,۶
MgO	۱۱,۴	۱۱,۴	۱۳,۸	۱۳,۷	۱۳,۶
CaO	۲۱,۵	۲۱,۵	۲۲,۰	۲۲,۱	۲۲,۰
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۰,۰۵	۰,۰۵	۰,۰۳	۰,۰۴	۰,۰۴
MnO	۰,۳۹	۰,۳۹	۰,۱۶	۰,۱۴	۰,۱۳
Total	۹۸,۲	۹۸,۲	۹۸,۲	۹۸,۲	۹۸,۲
AMP	خانکندی	هوراند	BIO	سرخه	جزیره اسلامی
HASHIHE	Merkez Hashihe Hashihe Hashihe Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Hashihe Hashihe Merkez Merkez Merkez Merkez Mian				
SiO <sub>2</sub>	۳۸,۳	۳۸,۹	۳۹,۴	۳۸,۵	۳۸,۳
TiO <sub>2</sub>	۲,۳۷	۵,۲۲	۲,۶۴	۴,۵۴	۴,۲۶
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۱۳,۷	۱۲,۸	۱۱,۱	۱۱,۵	۱۲,۶
FeO	۰,۸۱	۱۶,۰	۱۸,۴۴	۹,۸۹	۱۹,۹
MgO	۷,۶۵	۱۰,۱	۷,۱۳	۱۲,۴	۱۰,۲
MnO	۰,۱۱	۰,۰۳	۰,۰۵	۰,۰۴	۰,۰۷
CaO	۲۱,۷	۱۱,۹	۱۱,۶	۱۰,۵	۱۰,۴
Na <sub>2</sub> O	۰,۱۸	۰,۲۹	۰,۱۵	۰,۱۴	۰,۱۵
K <sub>2</sub> O	۰,۱۸	۱,۱۷	۱,۰۵	۱,۰۵	۱,۰۴
F	۰,۰۹	۰,۰۹	۰,۰۹	۰,۰۹	۰,۰۹
Cl	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۲	۰,۰۹	۰,۰۱
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۶	۰,۰۶	۰,۰۶
BaO	۰,۰۲	۰,۱۶	۰,۱۴	۰,۱۶	۰,۱۶
Total	۹۶,۵	۹۵,۹	۹۵,۶	۹۴,۱	۹۴,۰
Na <sub>2</sub> O	۰,۷	۰,۷	۰,۷	۰,۷	۰,۷
K <sub>2</sub> O	۸,۸۹	۸,۸۹	۸,۷۲	۸,۷۲	۸,۷۲
F	۰,۲۳	۰,۲۳	۰,۲۵	۰,۲۲	۰,۲۲
Cl	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۲	۰,۰۳	۰,۰۲
BaO	۰,۵۶	۰,۵۶	۰,۸۵	۰,۹۴	۰,۸
Total	۹۳,۷	۹۳,۲	۹۳,۲	۹۳,۸	۹۳,۶

تونیت  $[KFe_2Al(Al_2Si_2O_{10})(OH)_2]$  و اس-کلینیت  $[KMg_2Al(AlSi_2O_{10})(OH)_2]$  هستند و این ترکیب‌ها حول محورهای قائم و افقی به ترتیب شامل تبادل Mg-Fe و تبادل  $(Mg,Fe)Si-Al^{VI}$  (یا جانشینی چرمات) در ارتباط هستند [۱۴]. ترکیب میکاهای بررسی شده در نمودار  $Fe/(Fe+Mg)$  نسبت به  $Al^{IV}$ , در گستره‌ی فلوگوپیت قرار می‌گیرد و نسبت  $Mg/(Mg+Fe)$  در آنها عموماً بیش از ۰/۷۷ است ولی برخی آنالیزهای انجام شده در حاشیه‌ی بلورهای درشت میکا و میکاهای موجود در زمینه در لامپروفیرهای غنی از میکای سرخه مرند، دامنه‌ای در حدود ۰/۶۴ الی ۰/۷۷ را نشان می-دهند که در واقع بیوتیت غنی از منیزیوم هستند (شکل ۴) جدول ۱). میزان #Mg در بلورهای میکای لامپروفیرهای جزیره اسلامی عموماً بالاتر (۰/۹-۰/۷) از میزان #Mg در  $TiO_2$  لامپروفیرهای سرخه مرند است (۰/۸۳-۰/۵۲). میزان  $Na_2O$  مرند بیشتر و فراوانی  $SiO_2$ ,  $MgO$ ,  $K_2O$ ,  $BaO$ , F پایین تر از میکاهای آنالیز شده در لامپروفیرهای جزیره اسلامی است. بلورهای میکا در لامپروفیرهای میکادار، منطقه‌ی بندی ترکیبی شاخصی را نشان می‌دهند. در این بلورها از مرکز به حاشیه بر میزان  $SiO_2$ ,  $K_2O$ ,  $Na_2O$ ,  $FeO$ ,  $Na_2O$  افزوده و از میزان  $Al_2O_3$ ,  $FeO$ ,  $Na_2O$  کاسته می‌شود. تغییر ترکیب مشاهده شده می‌تواند با کاهش دمای تبلور در ارتباط باشد [۱۵]. در آنالیزهای انجام شده روی میکاهای انتباق منفی بین  $Mg$  و  $TiO_2$  وجود دارد به طوری که با کاهش  $Mg$  میزان  $TiO_2$  افزایش چشمگیری می‌یابد. این تطابق منفی بین  $Mg$  و  $FeO$  و  $Al_2O_3$  نیز مشاهده می‌شود. میزان  $Mg$  در میکاهای لامپروفیرهای اسلامی بالاتر از لامپروفیرهای منطقه‌ی سرخه مرند جزیره اسلامی در بخش‌های حاشیه‌ای بلورهای فنوکریست و نیز  $TiO_2$  در بخش‌های حاشیه‌ای بلورهای فنوکریست در بلورهای زمینه نسبت به بخش‌های مرکزی فنوکریست‌ها مقادیر بالاتری را نشان می‌دهند، به طوری که مقادیر این اکسید در بخش‌های حاشیه‌ای فنوکریست‌ها و بلورهای زمینه در حدود ۴ الی ۶ درصد وزنی و در بخش‌های مرکزی ۲ الی ۳ درصد وزنی در تغییر است (شکل ۵ و جدول ۱). این داده‌ها با

کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از میکا میزان  $\text{SiO}_2$  و  $\text{MgO}$  بالاتر و  $\text{FeO}$ ,  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  پایین‌تری در مقایسه با لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول خانکندی و هوراند دارند. چنانکه در جدول ۱ نیز دیده می‌شود، کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول سرخه دارای دامنه‌ی اکسیدهای بین این دو گروه اصلی هستند. میزان  $\text{Al}_2\text{O}_3$  در کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای مورد بررسی می‌تواند تمایز خوبی بین گروههای غنی از میکا و غنی از آمفیبیول ایجاد نماید به طوری که میزان  $\text{Al}_2\text{O}_3$  در لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول بیش از ۴ درصد و در لامپروفیرهای غنی از میکا کمتر از ۳ درصد است. میزان این اکسید در لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول سرخه حد واسطه بین دو گروه اصلی و بین ۲ الی ۶ درصد در تغییر است.

آنالیزهای انجام گرفته روی کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از میکای جزیره‌ی اسلامی و سرخه نشان می‌دهد که کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از میکا  $TiO_2$ ,  $FeO$ ,  $SiO_2$ ,  $MgO$  سرخه مرند میزان  $Al_2O_3$  کمتر دارند. آنالیزهای انجام گرفته روی بلورهای کلینوپیروکسن در لامپروفیرهای غنی از آمفیبول هوراند و سرخه مرند نشان می‌دهد که از مرکز به حاشیه فراوانی اکسید  $MgO$  های  $TiO_2$ ,  $FeO$ ,  $Al_2O_3$  افزایش و میزان اکسیدهای  $SiO_2$  کاهش می‌یابند (شکل ۵). هر چند آشفتگی‌هایی نیز در این روندهای صعودی و نزولی اکسیدها دیده می‌شوند. روندهای صعودی و نزولی مشاهده شده در لامپروفیرهای غنی از آمفیبول در لامپروفیرهای غنی از میکا نیز دیده شده‌اند. در این بلورها همچنین  $CaO$  نیز از مرکز به حاشیه روند کاهشی نشان می‌دهد. همچنین روند افزایشی  $Na_2O$  مشاهده شده در کلینوپیروکسن‌های جزیره‌ی اسلامی در بلورهای کلینوپیروکسن سرخه مرند به روشنی دیده نمی‌شود.

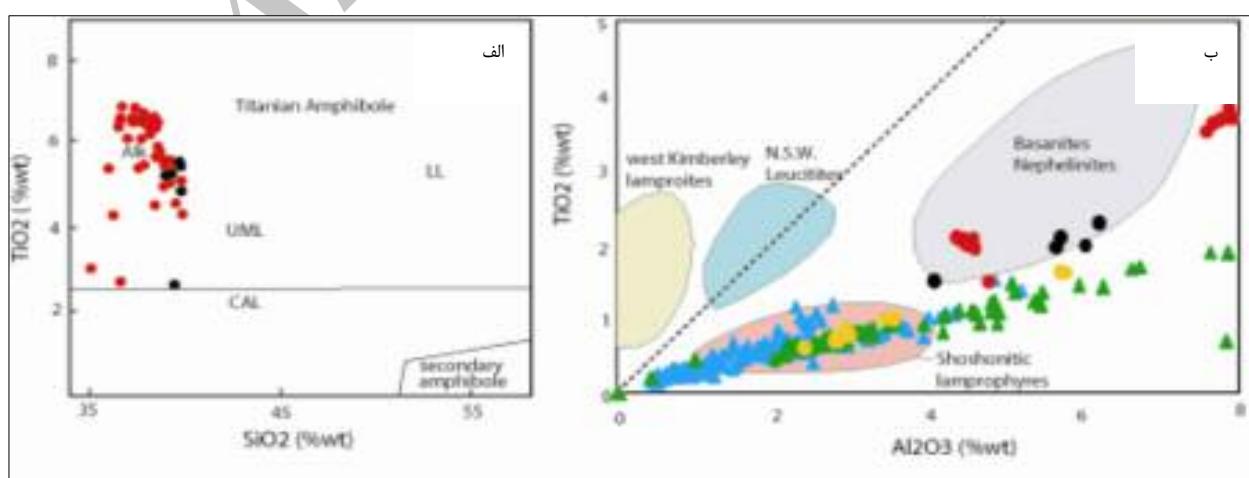
بیوتیت‌ها در واقع سری‌های محلول جامد بین چهار عضو انتهایی هستند. چهار عضو انتهایی شامل آئیت  $KFe_3AlSi_3O_{10}[(OH)_2]$ ، فلوگوپیت  $KMg_3AlSi_3O_{10}(OH)_2$ ، سیدروفلیت  $KMg_3AlSi_3O_{10}(OH)_2$

گروه مهم آهکی- قلیایی (شوشونیتی)، قلیایی و الترامافیک تقسیم‌بندی شده‌اند [۱]. لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول مورد بررسی با توجه به حضور آمفیبیول نوع کرسوتیتی و نیز پلاژیوکلаз بیشتر نسبت به فلدسپار قلیایی در زمینه و عدم حضور فوئیدهای غنی از سدیم و لوسيت جزء کامپتونیت‌ها و گروه لامپروفیرهای قلیایی می‌توانند محسوب شوند. لامپروفیرهای غنی از میکا با توجه به حضور فلدسپار قلیایی فراوان‌تر در زمینه و عدم حضور فوئیدهای غنی سدیم و لوسيت در آن‌ها می‌توانند جزء لامپروفیرهای آهکی- قلیایی و نوع مینت محسوب شوند. بر اساس ترکیب بلورهای آمفیبیول، لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول سرشت قلیایی دارند. این ویژگی با توجه به حضور  $TiO_2$  بالا در آمفیبیول‌های موجود در لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول استنتاج می‌شود (شکل ۶ جدول ۱). براساس ترکیب کلینوپیروکسن‌ها تمایز خوبی بین لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول و غنی از میکای مورد بررسی وجود دارد. لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول بر اساس ترکیب شیمیایی کلینوپیروکسن‌ها سرشت قلیایی دارند، در حالی که لامپروفیرهای غنی از میکا سرشت آهکی- قلیایی دارند. بر اساس ترکیب کانی کلینوپیروکسن، لامپروفیرهای آمفیبیول دار منطقه سرخه‌ی مرند سرشت قلیایی تا آهکی- قلیایی را نشان می‌دهند (شکل ۶).

بررسی‌های تجربی انجام شده روی ماقماهای غنی از پتاسیم همخوانی دارند که نشان می‌دهد فلوگوپیت‌های اولیه نسبت به انواع تاخیری دارای مقدار  $Mg$  و  $Al_2O_3$  بالاتر و  $TiO_2$  پایین‌تری هستند. از طرف دیگر ثابت شده است که مقدار این عناصر در فلوگوپیت‌ها با کاهش فشار افزایش می‌یابد. نمونه‌های تجزیه شده، میزان  $BaO$  صفر تا ۲۳۴ درصد دارند و میکاهای آنالیز شده از دایک‌های جزیره اسلامی از این اکسید غنی‌ترند. هر چند میزان این اکسیدها از نمونه‌های گزارش شده غنی از باریم و تیتانیوم کمی پایین‌تر است. ولی نمونه‌های مورد بررسی با فلوگوپیت‌های غنی از باریم و تیتانیوم سنگ‌های قلیایی پتاسیک و التراپتاسیک قابل مقایسه هستند [۱۷، ۱۶]. مقدار کلر در میکاهای آنالیز شده گسترده‌ای بین ۰/۰۹ تا ۰/۲۵ درصد و میزان فلورین گسترده بین ۰/۰۹ تا ۱/۲۵ درصد را شامل می‌شوند.

### بحث

شواهدی از جمله حضور بافت‌های پانیدیومورفی و لامپروفیری، حضور گلبول‌های غنی از فلدسپار به همراه کانی‌های آبدار (لوکوکرات)، حضور کانی‌های آبدار فراوان از جمله آمفیبیول و میکا، عدم حضور فلدسپار به صورت فنوکریست، حضور آمفیبیول‌ها و میکاهای غنی از تیتانیوم و کلینوپیروکسن‌های غنی از تیتانیوم و آلومینیوم همگی نشان از این دارند که سنگ‌های مورد مطالعه لامپروفیر هستند. لامپروفیرها به سه



شکل ۶ ماهیت لامپروفیرهای مورد بررسی بر اساس ترکیب کانی‌ها، (الف) ترکیب آمفیبیول‌ها، (ب) ترکیب کلینوپیروکسن‌ها [۱] و علامه همانند شکل ۴ است.

خطی که از نقاط موازن  $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}=\text{Na}+\text{Al}^{\text{IV}}$  می‌گذرد معرف  $\text{Fe}^{3+}=0$  است. لذا قرارگیری نمونه‌ها در بالا و یا زیر این خط به ترتیب نشانگر زیاد و یا کم بودن گریزندگی اکسیژن در محیط تشکیل پیروکسن‌ها است. در این نمودار نمونه‌های مورد بررسی لامپروفیرهای غنی از میکا و غنی از آمفیبیول در بالای خط  $\text{Fe}^{3+}=0$  قرار می‌گیرند. با توجه به فاصله‌ی نمونه‌ها از خط اشباع  $\text{Fe}^{3+}$  می‌توان نتیجه گرفت که گریزندگی اکسیژن در زمان تشکیل کلینوپیروکسن‌ها از ماقمای دربرگیرنده نسبتاً بالا بوده است [۲۲]. حضور کلینوپیروکسن‌های با کلسیم بالا نتیجه‌ی فعالیت کم سیلیس و فعالیت بالای آب در محیط است [۲۳]. شرایط  $\text{PH}_2\text{O}$  بالا در ماقمای لامپروفیرهای مورد بررسی با وجود کلینوپیروکسن‌های غنی از کلسیم به جای اولیوین نیز مشخص می‌شود. به طوری که پیروکسن‌های با کلسیم کم از ماقمای مافیک با میزان آب بالا متبلور نمی‌شود [۲۴].

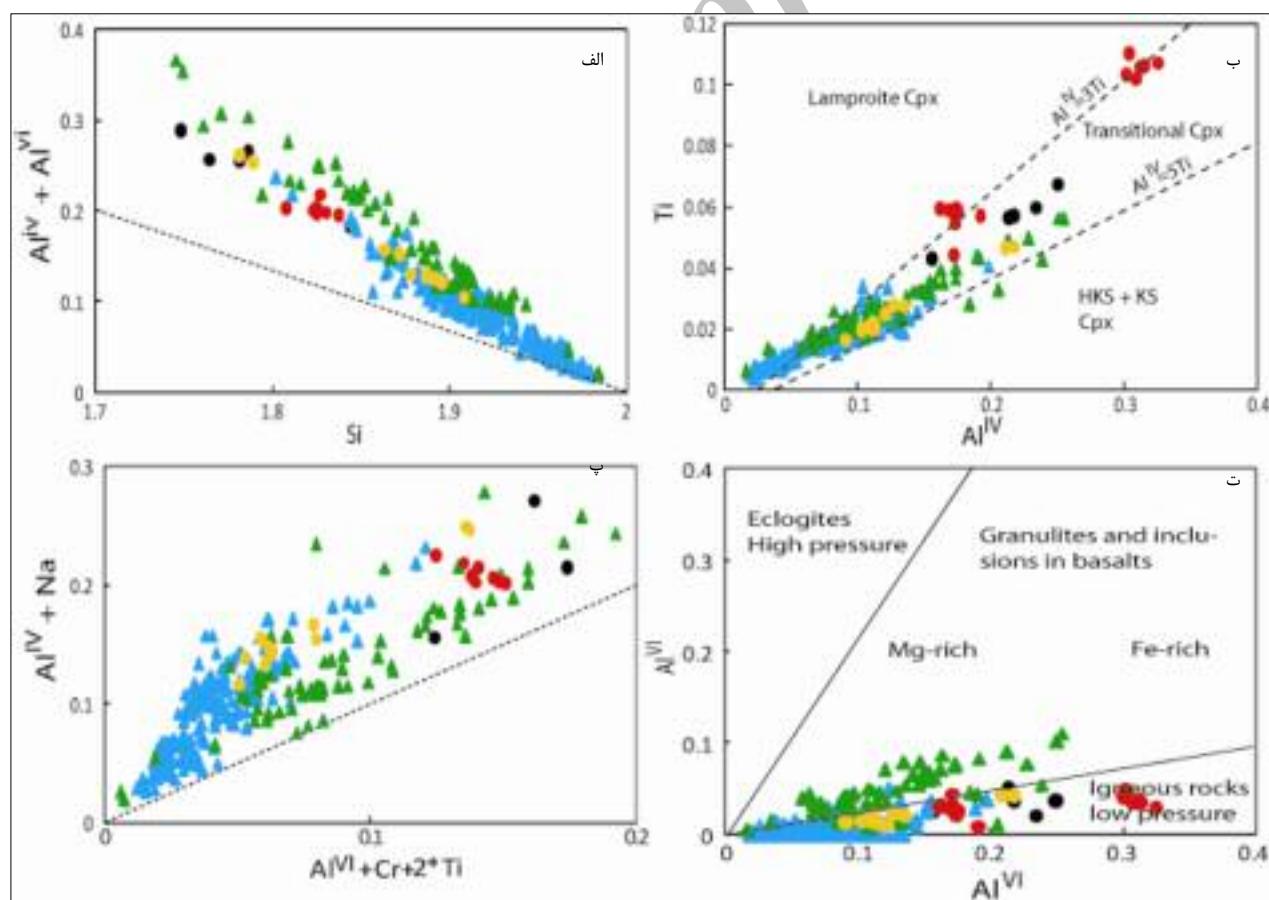
[۲۵] پیشنهاد کرد که نسبت‌های  $\text{Ti}+\text{Al}^{\text{IV}}/\text{Si}, \text{Al}^{\text{VI}}/\text{Al}^{\text{IV}}$  و  $\text{TiO}_2/(\text{Mg}/(\text{Mg}+\text{Fe})$  در پیروکسن‌ها می‌تواند به عنوان عامل فشارستنجی به کار گرفته شود. در نمودار  $\text{Al}^{\text{VI}}/\text{Al}^{\text{IV}}$ , نمونه‌های آنالیز شده کلینوپیروکسن‌های آنالیز شده از هر دو نوع لامپروفیرهای مورد بررسی در گستره‌ی کلینوپیروکسن‌های متبلور شده در شرایط فشار پایین و در گستره‌ی سنگ‌های اذربیجان قرار دارند (شکل ۷) [۲۶، ۲۷]. در مقایسه با کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول، کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از میکا در فشار بالاتری تشکیل شده‌اند. این امر به خصوص برای کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای جزیره‌ی اسلامی به خوبی دیده می‌شود و در گستره‌ی کلینوپیروکسن‌های وابسته به سنگ‌های دگرگون گرانولیتی قرار گرفته‌اند. محتوای Al در کلینوپیروکسن‌ها در فشار بالا با واکنش  $\text{NaAlSi}_3\text{O}_8=\text{NaAlSi}_2\text{O}_6+\text{SiO}_2$  و در فشار پایین با واکنش  $\text{CaAl}_2\text{Si}_2\text{O}_6=\text{CaAl}_2\text{SiO}_6+\text{SiO}_2$  کنترل می‌شود [۲۸]. واکنش اول در عمق زیاد و در حدود ۱۲۰ کیلومتری (حاوی گارنت پریدوتیت) و واکنش دوم در عمق کمتر از ۴۰ کیلومتری روی می‌دهد با این وصف

کوشش‌های زیادی در شناخت رابطه‌ی بین ترکیب شیمیایی کلینوپیروکسن‌های آذربیجان با ماهیت و ترکیب شیمیایی سنگ‌های میزان آن‌ها صورت گرفته است [۱۸]. پژوهشگران نشان دادند که محتوی Ti و Al کلینوپیروکسن‌ها از یک طرف به فعالیت سیلیس ماقمایی که از آن متبلور شده-اند وابسته بوده و از طرف دیگر به نسبت این عناصر بستگی دارد که در انواع ماقمای‌های توله ایتی، قلیایی و پرآلکالن به ترتیب افزایش یابد [۱۹، ۲۰]. در نمودار توزیع Al و Si، پیروکسن‌های مورد بررسی در بالای خط اشباع از جایگاه چهاروجهی قرار می‌گیرند (شکل ۷). بنابراین موقعیت چهاروجهی کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای مورد بررسی به طور کلی با Si و به طور بخشی با  $\text{Al}(\text{Al}^{\text{IV}})$  پر می‌شود. با توجه به نمودار تغییرات  $\text{Ti}-\text{Al}^{\text{IV}}$  میزان پایین تیتانیوم در کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از میکا سرخه دیده می‌شود در حالی که کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول هوراند و خانکندي و نیز کلینوپیروکسن‌های وابسته به جزیره‌ی اسلامی میزان بالاتری از Ti دارند و روی و یا نزدیک خط  $\text{Al}^{\text{IV}}=3\text{Ti}$  قرار دارند در حالی که لامپروفیرهای غنی از میکای سرخه و نیز لامپروفیرهای غنی از آمفیبیول سرخه و خانکندي بيشتر روی خط  $\text{Al}^{\text{IV}}=5\text{Ti}$  قرار دارند (شکل ۷). بر اساس این نمودار کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای جزیره‌ی اسلامی و نیز غنی از آمفیبیول هوراند به سمت گستره‌ی لامپروفیرهای قرار دارند در حالی که لامپروفیرهای دیگر مورد بررسی در گستره حدواتسط بین لامپروفیرهای و سنگ‌های پتاسی و آهکی-قلیایی پتاسیم بالا قرار دارند (شکل ۸). آهن فریک کلینوپیروکسن‌ها تابعی از گریزندگی اکسیژن در محیط تشکیل آنهاست که با نمودار  $\text{Na}+\text{Al}^{\text{IV}}$  نسبت به  $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}$  [۲۰، ۲۱] قابل ارزیابی است (شکل ۷). در ترکیب پیروکسن‌ها  $\text{Fe}^{3+}$  می‌تواند جانشین عناصر سه ظرفیتی مثل Cr, Ti,  $\text{Al}^{\text{VI}}$  در موقعیت هشت وجهی شود لذا فراوانی  $\text{Fe}^{3+}$  در پیروکسن‌ها بستگی به مقدار Al دارد و به عبارتی تابع موازنی آلومنیوم در موقعیت چهاروجهی و هشت وجهی است. در نمودار تغییرات  $\text{Na}+\text{Al}^{\text{IV}}$  نسبت به  $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}$

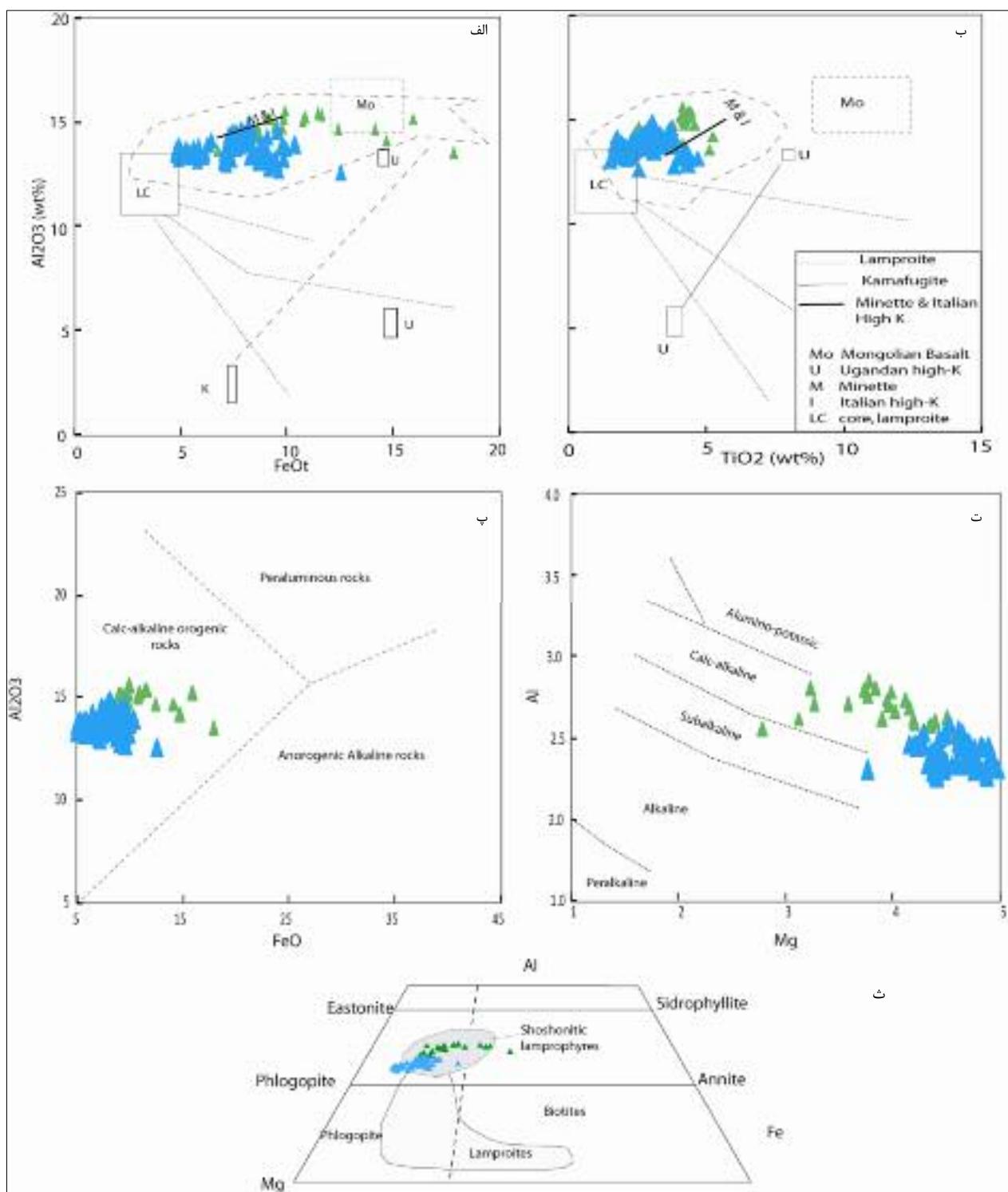
سنگ‌ها همانند سنگ‌های پتاسی و فراپتاسی ایالت رومن از گوشته لیتوسفری غنی شده و حاوی کانی فلوگوپیت و یا آمفیبول پتاسیم دار ناشی شده‌اند [۳۰]. برای برآورد شرایطی که طی آن سنگ‌های ماقمایی میزان بلورهای میکا ایجاد شده‌اند، می‌توان از ترکیب شیمیایی میکا به عنوان یک شاخص استفاده کرد. لذا برای تعیین ترکیب شیمیایی ماقمای سازنده‌ی میکاها از رده بندی‌های [۳۱، ۳۲] استفاده شده است. در این رده بندی‌ها نمونه‌های مورد بررسی در گستره‌ی آهکی-قلیایی و کوهزایی قرار دارند. در نمودار Al-Fe-Mg (شکل ۸) میکاهای آنالیز شده از لامپروفیرهای غنی از بیوتیت مورد بررسی در گستره‌ی میکاهای وابسته به لامپروفیرهای شوشونیتی (آهکی-قلیایی) قرار دارند.

کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی در مخازن ماقمایی کم عمق متبلور شده‌اند.

با توجه به ترکیب شیمیایی کانی میکا در سنگ‌های آتشفسانی مختلف، شکل‌گیری این کانی بر اساس موقعیت زمین‌ساختی سنگ‌های دربرگیرنده مورد توجه پژوهشگران بوده و از کانی میکا با ترکیب فلوگوپیتی برای تشخیص سنگ‌های قلیایی استفاده شده است [۲۹]. مقدار  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  و  $\text{FeO}^t$  نمونه‌های میکا آنالیز شده از لامپروفیرهای غنی از میکا با سنگ‌های فراپتاسی و پتاسی شامل لامپروئیت، مینت‌ها، لویسیتیت‌ها، بازانیت‌های مغولستان، سنگ‌های پتاسی اوگاندا و نوع رومن ایتالیا مقایسه شده‌اند (شکل ۸). نمونه‌های مورد بررسی در گستره‌ی لامپروفیرهای با ترکیب مینت و سنگ‌های پتاسی و فراپتاسی نوع رومن ایتالیا قرار می‌گیرند. لذا این



شکل ۷ (الف) نمودار توزیع Alt نسبت به Si [۲۱، ۲۶]، (ب) نمودار  $\text{AlIV}/(\text{AlIV} + \text{Cr} + 2\text{Ti})$  نسبت به  $\text{AlIV}$  [۲۱]، (پ) نمودار  $\text{AlIV}/(\text{AlIV} + \text{Na})$  نسبت به  $\text{AlVI} + \text{Cr} + 2\text{*Ti}$  [۲۱]، (ت) نمودار توزیع آلمینیوم در موقعیت چهاروجهی و هشت وجهی [۲۷]. عالیم همانند شکل ۴ انتخاب شدند.



شکل ۸ (الف و ب) مقایسه‌ی ترکیب میکاهای لامپروفیرهای غنی از میکا با سنگ‌های پتاسی [۱۷]، (پ و ت) نمودارهای تعیین ماهیت ماقمای لامپروفیرهای مورد بررسی براساس ترکیب میکاهای [۲۹]، (ث) نمودار جدایی لامپروفیرهای مورد بررسی از لامپروئیتها [۱]، علائم همانند شکل ۴.

همچنین نقش آمفیبول در طول تفریق ماقمایی می‌تواند نقش تعیین کننده‌ای در ترکیب ماقمای باقی مانده داشته باشد. سازوکارهای جانشینی اصلی در آمفیبول‌های سنگ‌های قلیایی

ترکیب شیمیایی آمفیبول‌های سنگ‌های آذرین به طور قابل ملاحظه‌ای از انواع کلسیک تا قلیایی بر حسب ترکیب شیمیایی ماقما و شرایط ترمودینامیکی تغییر می‌کند [۳۳].

میکاهای آنالیز شده بیشتر فلوگوپیتی است ولی برخی از آنالیزهای انجام شده روی حاشیه فنوکریستها و میکاهای زمینه، ترکیب بیوتیت غنی از منیزیم را دارند. بر اساس ترکیب کلینوپیروکسن‌ها لامپروفیرهای غنی از آمفیبول، ماهیت قلیایی و لامپروفیرهای غنی از میکا ماهیت آهکی-قلیایی دارند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبول سرخه نیز ماهیت حدواتسط را نشان داده‌اند. بر اساس ترکیب میکاهای لامپروفیرهای غنی از میکا نیز ماهیت آهکی-قلیایی دارند و در یک محیط کوهزایی جایگزین شده‌اند و قابل مقایسه با میکاهای سنگ‌های پتاسی ایالت رومن هستند. لامپروفیرهای غنی از میکا قابل مقایسه با لامپروفیرهای نوع مینت هستند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبول نیز قابل مقایسه با لامپروفیرهای قلیایی نوع کامپتونیت هستند. لامپروفیرهای غنی از میکا از یک گوشه‌ته متاسوماتیسم شده و غنی از کانی‌های آبدار فلوگوپیت و یا آمفیبول پتابسیم‌دار شکل گرفته‌اند. لامپروفیرهای قلیایی نوع کامپتونیت نیز از یک گوشه‌ته گارنت لرزولیتی حاوی کانی‌های آبدار ایجاد شده‌اند.

#### قدرتانی

لازم می‌دانیم از پرسور Dejan Prelevic و Antonio Castro به‌دلیل فراهم نمودن امکان تجزیه‌های میکروپربو شکر و قدردانی تماییم. از داوران محترم مجله که با ارائه نکات ارزش‌مند باعث بالا رفتن کیفیت مقاله شدند تشکر می‌نماییم.

#### مراجع

- [1] Rock N.M.S., "Lamprophyres", (1991) Blackie and Son, Glasgow.
- [2] Woolley A.R., Bergman S.C., Le Bas M.J., Mitchell R.H., Rock N.M.S., Scott Smith B.H., "Classification of lamprophyres, lamproites, kimberlites and the kalsilitic, melilitic and leucitic rocks", Canadian Mineralogist 34 (1996) 175–186.
- [3] Seifert T., "Metallogeny and petrogenesis of Lamprophyres in the Mid-European Variscides", (2008) IOS press, 303pp.
- [۴] آقازاده م., "پتروژئری و ژئوشیمی گرانیت‌های انزان، خان‌کندي و شیور داغ، شمال و شرق اهر، آذربایجان خاوری، با

تحت اشباع شامل  $\text{Fe}^{\text{IV}}/\text{Mg}$ ;  $\text{Fe}^{3+}/\text{Al}^{\text{IV}}$ ;  $\text{Na}^{\text{A}}\text{Al}^{\text{IV}}/\square\text{Si}$ ;  $\text{NaR}^{3+}/\text{CaR}^{3+}$ ;  $\text{Na}^{\text{A}}\text{Na}/\square^{\text{A}}\text{Ca}$ ;  $\text{R}^{3+}+\text{Al}/\text{R}^{2+}\text{Si}$ ;  $\square\text{ATi}/\text{R}^{3+}\text{Na}^{\text{A}}$  و با توجه به فرمول ساختاری  $\text{Ti}+\text{O}^{2-}/\text{R}^{3+}+\text{OH}^-$  کرسوتیت، یک جایگزینی به صورت  $\text{Ti}+\text{O}^{2-}/\text{R}^{3+}+\text{OH}^-$  پیشنهاد شده است [۳۵,۳۶]. نبود همخوانی خوب بین  $\text{Ti}$  و  $\text{Al}$  در آمفیبول‌های آنالیز شده، نشان دهنده این است که سازوکار جایگزینی  $\text{Ti}$  وابسته به دما شامل سازوکار  $\text{Ti}+\text{O}^{2-}/\text{Fe}^{3+}+\text{OH}^-$  است. همچنین جایگزینی  $\text{Na}^{\text{M}}\text{Si}/\text{CaAl}^{\text{IV}}$  یکی از جایگزینی‌های مهم در آمفیبول‌ها بوده است. آمفیبول‌های لامپروفیرهای مورد بررسی غنی‌شدگی ناچیزی از  $\text{Na}$  و تهی‌شدگی کمی از  $\text{Ca}$  نشان می‌دهند این نشان می‌دهد که جانشینی نظری  $\text{Ca}(\text{Mg},\text{Fe}^{2+})/\text{Na}^{\text{M}}\text{Fe}^{3+}$  VI انجام نشده و یا این جانشینی خیلی گسترده نبوده است. خاستگاه لامپروفیرهای قلیایی کامپتونیتی از یک گوشه‌ته گارنت لرزولیتی آبدار در نظر گرفته شده است [۱]. این چنین خاستگاهی نیز برای لامپروفیرهای قلیایی منطقه می‌تواند در نظر گرفته شود [۷,۸].

#### برداشت

در شمال غرب ایران و مناطق رشته ارتفاعات میشو، ارسباران و شبه جزیره‌ی اسلامی، دایک‌های لامپروفیری شناسایی شده‌اند. لامپروفیرهای مورد بررسی به دو نوع غنی از آمفیبول و غنی از میکا قابل تشخیص هستند. لامپروفیرهای غنی از آمفیبول دارای بافت پورفیری و حاوی فنوکریستهای آمفیبول، اولیوین (بیشتر به صورت شبه‌ریخت)، کلینوپیروکسن و به ندرت بیوتیت در زمینه‌ای از فلدسپار پتابسیم هیپرسولوس و پلازیوکلاز و شیشه تبلور یافته هستند. لامپروفیرهای غنی از میکا نیز دارای بافت پورفیری و حاوی فنوکریستهای میکا و کلینوپیروکسن در زمینه‌ای از فلدسپار، شیشه تبلور یافته و کانی‌های ثانویه هستند. بر اساس آنالیزهای انجام شده روی کانی‌های لامپروفیری، بلورهای آمفیبول بیشتر ترکیب کرسوتیتی دارند. بلورهای کلینوپیروکسن آنالیز شده از هر دو نوع لامپروفیرهای مورد بررسی بیشتر ترکیب دیوپسید-سالیت دارند. کلینوپیروکسن‌های لامپروفیرهای غنی از آمفیبول میزان  $\text{Al}_2\text{O}_3$  بالاتری نسبت به نوع غنی از میکا دارند. ترکیب

*amphiboles of the International Mineralogical Association, Commission on New Minerals and Mineral Names*", The Canadian Mineralogist 35(1997) 219–246.

[13] Morimoto N., Fabrise J., Ferguson A., Ginzburg I. V., Ross M., Seifert F.A., Zussman J., Akoi K., Gottardi G., "Nomenclature of pyroxenes", Mineralogical Magazine, 52 (1988) 535-55.

[14] Rieder M., Cavazzini G., Yakonov Y.D., Frank-Kanetskii V.A., Gottardi G., Guggenheim S., Koval P.V., Müller, G., Neiva A.M.R., Radoslovich E.W., Robert J.L., Sassi F.P., Takeda H., Weiss Z., Wones D.R., "Nomenclature of the micas", The Canadian Mineralogist 36 (3) (1998) 905–912.

[15] Foley S.F., "Experimental constraints on phlogopite chemistry in lamproites. II Effect of pressure-temperature variations", European Journal of Mineralogy 2 (1990) 327-341.

[16] Mitchell R.H., "Titaniferous phlogopites from the Leucite lamproites of the West Kimberley area, Western Australia", Contributions to Mineralogy and Petrology 76 (1981) 243-251.

[17] Zhang M., Suddaby P., Thompson R. N., Dungan M. A., "Barian-titanian phlogopite from potassic lavas in northeast China: chemistry and paragenesis", American Mineralogist 78 (1996) 1056-1065.

[18] Nisbet E. G., Pearce J. A., "Clinopyroxene composition in mafic lavas from different tectonic setting", Ibid. 63, (1977) 149-60.

[19] LeBas N.J., "The role of aluminium in igneous clinopyroxenes with relation to their parentage", American journal of science, 260 (1962) 267 – 88.

[20] Kushiro I., "Si-Al relation in clinopyroxenes from igneous rocks", American journal of sciences, 258 (1960) 548- 554.

[21] Schweitzer E.L., Papike J.J., Bence E., "Statistical analysis of clinopyroxenes from deep sea basalts", American Mineralogist 64 (1979) 501-513.

[22] Marcelot G., Maury R.C., Lefevre C., "Mineralogy of Erromango lava New Hebrides, Evidence of an early stage of fractionation in island arc basalts", Lithos 16, (1983) 135 -151.

نگرشی بر کانی زایی وابسته، رساله دکتری، دانشگاه تربیت مدرس (۱۳۸۸) ۴۴۶ صفحه.

[۵] آقازاده م.، بدرزاده ز.، "پترولوزی و پتروژئنر لامپروفیرهای آلکالن و کالک آلکالن شمال غرب ایران"، فصلنامه علوم زمین، در حال انتشار (۱۳۹۲).

[۶] شیردل ن.، "بررسی های پتروگرافی و پترولوزیکی توده های نفوذی شمال شرق هوراند (شرق منجاو)، پایان نامه کارشناسی ارشد دانشگاه تبریز (۱۳۸۸) ۱۵۰ صفحه.

[7] Aghazadeh M., Castro A., Rashidnejad Omran N., Emami M. H., Moinvaziri H., Badrzadeh Z., "The gabbro (shoshonitic)-monzonite-granodiorite association of Khankandi pluton, Alborz Mountains, NW, Iran", Journal of Asian Earth Sciences 38 (2010) 199–219.

[8] Hajalilou B., Moayyed M., Hosseinzadeh G., "Petrography, geochemistry and geodynamic environment of potassic alkaline rocks in Eslamy peninsula, northwest of Iran", Journal of Earth System Science 118, No. 6 (2009) 643–657.

[9] Moayyed M., Moazzen M., Calagari A. A., Jahangiri A., Modjarrad M., "Geochemistry and petrogenesis of lamprophyric dykes and the associated rocks from Eslamy peninsula, NW Iran: Implications for deep-mantle metasomatism", Chemie der Erde/Geochemistry, 68 (2008) 141-154.

[10] Bea F., Montero P., Molina J. F., "Mafic precursors, peraluminous granitoids, and late lamprophyres in the Avila Batholith: a model for the generation of Variscan batholiths in Iberia", Journal of Geology 107 (1999) 399-419.

[11] Bouabdli A., Dupuy C., Dostal J., "Geochemistry of Mesozoic alkaline lamprophyres and related rocks from the Tamazeght massif, High Atlas, Morocco", Lithos 22 (1988) 43-58.

[12] Leake B.E., Woolley A.R., Arps C.E.S., Birch W.D., Gilbert M.C., Grice J.D., Hawthorne F.C., Kato A., Kisch H.J., Krivovichev V.G., Linthout K., Laird J., Mandarino J.A., Maresch W.V., Nickel E.H., Rock N.M.S., Schumacher J.C., Smith D.C., Stephenson N.C.N., Ungaretti L., Whittaker E.J.W., Youzhi G., "Nomenclature of amphiboles; report of the subcommittee on

- [30] Carlier G., Lorand J.P., Audebaud E., Kienast J.R., "Petrology of unusual orthopyroxene-bearing minette suite From southeastern Peru, Eastern Andean Cordillera: Al-rich lamproites contaminated by peraluminous granites", Journal of Volcanology and Geothermal Research 75 (1997) 59-87.
- [31] Abdel-Rahman A.M., "Nature of biotites from alkaline, calc-alkaline, and peraluminous magmas", Journal of Petrology 35 (2) (1994) 525-541.
- [32] Nachit H., Ibhi A., Abia E.H., Ohoud M.B., "Discrimination between primary magmatic biotites, reequilibrated biotites and neofomed biotites", Geomaterials (Mineralogy), Comptes Rendus, Geoscience 337 (2005) 1415–1420.
- [33] Fabries J., "Les types paragénétiques des amphiboles sodiques dans les roches magmatiques", Bulletin of Mineralogy 101 (1978) 155-165.
- [34] Giret A., Bonin B., kger J.M., "Amphibole compositional trends in oversaturated and undersaturated alkaline plutonic ring-complexes" The Canadian Mineralogist, 18 (1980) 481-495.
- [35] Stephenson D., Upton B.G.J., "Ferromagnesian silicates in a differentiated alkaline complex: Kungnat Field, south Greenland", Mineralogical Magazine 46 (1982) 283-300.
- [23] Shi P., "Low-pressure phase relationships in the system  $Na_2O-CaO-FeO-MgO-Al_2O_3-SiO_2$  at 1100°C, with implications for basaltic magmas", Journal of Petrology 34 (1993) 743-762.
- [24] Sisson T., Grove T., "Experimental investigations of the role of  $H_2O$  in calc-alkaline differentiation and subduction zone magmatism", Contribution to Mineralogy and Petrology 113 (1993) 143-166.
- [25] Wass S.Y., "Multiple origins of clinopyroxenes in alkali basaltic rocks", Lithos 12 (1979) 115-132.
- [26] Conticelli S., "Effects of crustal contamination on ultra potassic magmas with lamproitic affinity: mineralogical, geochemical and isotope data from the Torre Alfina lavas and xenoliths, central Italy", Chemical Geology 149 (1998) 51-81.
- [27] Aoki K., Shiba I., "Pyroxene from lherzolite inclusions of Itinomegata, Japan", Lithos 6(1973)41–51.
- [28] Green T.H., Ringwood A. E., "Crystallization of garnet-bearing rhyodacite under high-pressure hydrous conditions", Journal of Geological Society of Australia 19 (1972) 203–212.
- [29] Holm P.M., "Mineral chemistry of perpotassic lavas of the Vulsinian district, the Roman Province, Italy," Mineralogical Magazine 46 (1982) 379-386.