



## کاربرد شیمی کانی‌ها در تشخیص شرایط تبلور و محیط زمین‌ساختی سنگ‌های دیابازیک منطقه ده‌ظهیر (غرب رفسنجان)

حمیده صالحی‌نژاد<sup>\*</sup>، حمید احمدی‌پور، حسام‌الدین معین‌زاده، عباس مرادیان

گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید باهنر کرمان

(دریافت مقاله: ۹۷/۸/۱۲، نسخه نهایی: ۹۷/۱۲/۲۰)

چکیده: در شمال کمربند ماگمایی کرمان و جنوب‌غربی شهرستان رفسنجان (منطقه ده‌ظهیر)، تعدادی توده نفوذی با ترکیب دیابازی بصورت شکل‌های نامنظم (قطر بیشینه ۸ متر) و همچنین بصورت دایک (به ضخامت بیشینه ۴ متر)، به درون سنگ‌های آندزیتی پورفیری و سنگ‌های آذرآواری اتوسن نفوذ کرده‌اند. بافت این سنگ‌ها افیتیک، ساب‌افیتیک و پورفیروئیدی است، کانی‌های اصلی آنها شامل پلاژیوکلاز (بیتونیت)، کلینوپیروکسن (دیوپسید) و کانی‌های های فرعی تیتانومگنتیت هستند. بر اساس ویژگی‌های سنگ‌نگاری، حضور برونوهم‌ها و تغییرات ترکیبی از مرکز به لبه در پیروکسن‌ها و پلاژیوکلازها، احتمالاً این سنگ‌ها دستخوش فرایند آمیختگی ماگمایی شده‌اند. ارزیابی دما و فشار‌سنجی در کانی کلینوپیروکسن، دمای ۱۰۵۰–۱۲۰۰ درجه سانتی‌گراد و فشار بیش از ۲kb را برای تبلور این کانی نشان می‌دهد. بر این اساس می‌توان عمق شروع تبلور کلینوپیروکسن‌ها را ۲۰ کیلومتر در پوسته میانی دانست. طی تبلور کلینوپیروکسن‌های موجود در این سنگ‌ها، گریزندگی اکسیژن نیز پایین و فشار بخار آب کمتر از ۱۰ kb بوده است. بر اساس شیمی کلینوپیروکسن‌ها، ماگمای اولیه این سنگ‌ها دارای ماهیت آهکی-قلیایی بوده و در جایگاه قوس آتش‌نشانی تشکیل شده است.

**واژه‌های کلیدی:** شیمی کانی؛ دما-فشار سنجی؛ توده‌های دیابازی؛ قوس آتش‌نشانی؛ منطقه ده‌ظهیر.

های ایزوتوبی دارای خاستگاه گوشته تهی‌شده بوده و سن این سنگ‌ها براساس روش اورانیوم-سرب بر دانه‌های زیرکن ۱۶-۱۸ میلیون سال (میوسن) است. سنگ‌های نیمه آتش‌نشانی ده‌ظهیر برای تعیین شرایط تبلور براساس شیمی کانی‌ها تاکنون بررسی نشده‌اند. در این پژوهش با ادغام نتایج ریزپردازش الکترونی کانی‌های پیروکسن، پلاژیوکلاز نوع کانی، محیط زمین‌ساختی، ماهیت ماگمایی و شرایط تشکیل ماگمای سنگ‌های دیابازی منطقه بررسی شده است.

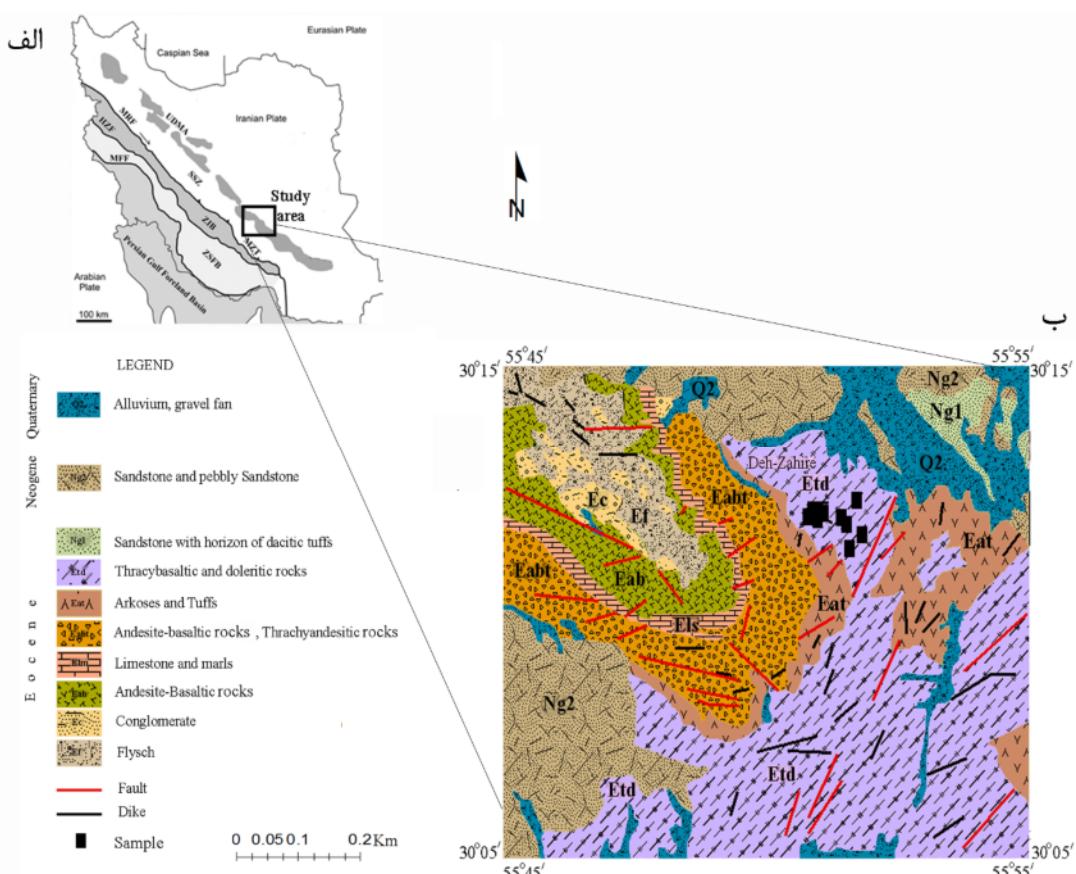
### زمین‌شناسی عمومی

منطقه مورد بررسی در جنوب‌غربی شهرستان رفسنجان (منطقه ده‌ظهیر) و بین طول‌های جغرافیایی  $55^{\circ}45'$  و  $55^{\circ}45'$  شرقی و عرض‌های جغرافیایی  $30^{\circ}05'$  و  $30^{\circ}15'$

**مقدمه**  
کمان ماگمایی ارومیه-دختر حاصل از فرورانش پوسته اقیانوسی نئوتیس به زیر خرد قاره ایران مرکزی بوده و بیشتر از سنگ‌های خروجی و نفوذی با سن اتوسن تا کواترنری تشکیل شده است [۲،۱]. کمان ماگمایی سنوزوئیک کرمان بخش جنوبی کمان ماگمایی ارومیه-دختر است و در اثر فرورانش پوسته اقیانوسی نئوتیس به زیر خرد قاره ایران مرکزی به وجود آمده است [۳-۵]. براساس داده‌های سنگ کل، ایزوتوبی و سن‌سنجی، سنگ‌های نیمه آتش‌نشانی منطقه ده‌ظهیر (مورد بررسی در این پژوهش)، دارای ماهیت آهکی-قلیایی تا شوشوئیتی هستند که از ذوب‌بخشی سنگ کره اقیانوسی نئوتیس ایجاد شده‌اند. این سنگ‌ها بر اساس بررسی

با ترکیب آلبیت-تراکیت و جریان‌های ایگنومبریتی تبدیل می‌شوند. ماسه سنگ‌ها و سنگ آهک‌های اتوسن با خاصیت حدود ۳۰ متر، شامل سنگ‌های رسوبی آهکی و کربناته-ماسه‌ای هستند و فسیل‌های مربوط به اتوسن میانی تا بالایی همچون نومولیت را در خود دارند. واحد در بردارنده تراکی بازالت‌ها و آندزیت بازالت‌های اتوسن در بخش‌های پایینی شامل سنگ‌های آتشفشنائی است که ترکیب آندزیت بازالتی، آلبیت-تراکیتی و تراکی آندزیتی دارند. به سمت بالای این افق، سنگ‌هایی با ترکیب آندزیت-بازالتی فراوان‌تر هستند [۶]. واحد بعدی، سنگ‌های دیوریتی و تراکی بازالتی است که به عنوان جوان-ترین فاز ماقمایی در نظر گرفته شده است [۶]. بر اساس بررسی‌های صحرایی، دایک‌های دیابازی در جریان‌های گدازه‌ای آندزیتی سرشار از پلاژیوکلاز و سنگ‌های آذرآوارای تزریق شده‌اند (شکل ۲). به طور کلی، بررسی کانی‌شناسی دیابازها در صحرا، به علت بافت دانه‌ریز آنها، امکان پذیر نیست و این سنگ‌ها در نمونه دستی رنگ سیاه و بافت بسیار ریزدانه دارند؛ اما به ندرت بلورهای شکل‌دار و دگرسان شده پیروکسن و الیوین در آن‌ها دیده می‌شوند.

شمالی قرار دارد. از نظر زمین‌شناسی، این منطقه قسمتی از بخش مرکزی کمربند ماقمایی دهچ- ساردوئیه یا کمان ماقمایی سنجوزنیک کرمان (KCMA) است (شکل ۱ الف). کمربند ماقمایی دهچ- ساردوئیه به طول ۵۰۰ کیلومتر و با عرض ۱۵ کیلومتر از سنگ‌های آتشفسانی و نفوذی اسیدی تا حدود اوسط و بازی با سن اغلب اوسن تشکیل شده است [۶]. نقشه زمین‌ساختی- ساختاری ایران [۷] در شکل ۱ الف و نقشه زمین‌شناسی منطقه مورد بررسی در شکل ۱ ب نشان داده شده است. واحدهای سنگی منطقه ده‌ظهیر از قدیم به جدید شامل فلیش‌های اوسن، کنگلومراهای اوسن، مجموعه آندزیت و بازالت و توده‌های نفوذی دیوریتی، سنگ‌های آتشفسانی نئوژن، سنگ‌های رسوی نئوژن و واحدهای رسوی کواترنری، ماسه- سنگ و آهک، سنگ‌های آتشفسانی آندزیت بازالتی و تراکی- آندزیت، آرکوز و توف، سنگ‌های آتشفسانی (تراکی بازالت) است (شکل ۱ ب). مجموعه آندزیت و بازالت با خاصیت تقریبی ۱۲۰ متر، شامل آندزیت بازالت‌های شامل کلینوپیروکسن و به ندرت الیوین است و ساختهای حفره‌ای در آن‌ها دیده می‌شود. این گذاره‌ها به سمت بالا به گذاره‌هایی



شکل ۱ الف، نقشه زمین ساختی-ساختاری ایران [۷] و ب، نقشه زمین‌شناسی (مقیاس ۱:۱۰۰۰۰۰) منطقه ده‌ظهیر با استفاده از برداشت‌های صحرایی، و نقشه زمین‌شناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ رفسنجان [۶].



شکل ۲ (ب) نفوذ دایک دیابازی در سنگ‌های آذرآواری منطقه ده‌ظهیر و (ب) نفوذ توده دیابازی به درون گدازهای آندزیتی.

با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبوتشی (SEM) مدل JEOL JSM-840A ساخت ژاپن مجهز به انرژی طیفسنج پراش پرتوی (EDX) مدل INCA 250, Oxford با ولتاژ شتابدهنده ۲۰ کیلوولت و شدت جریان ۰/۴ آمپر در آزمایشگاه سنگ‌شناسی، کانی‌شناسی و زمین‌شناسی اقتصادی Dانشگاه تسالونیکی کشور یونان انجام شد. برای بررسی و پردازش داده‌ها از نرم افزار اکسل استفاده شده است.

#### شیمی کانی پلازیوکلاز

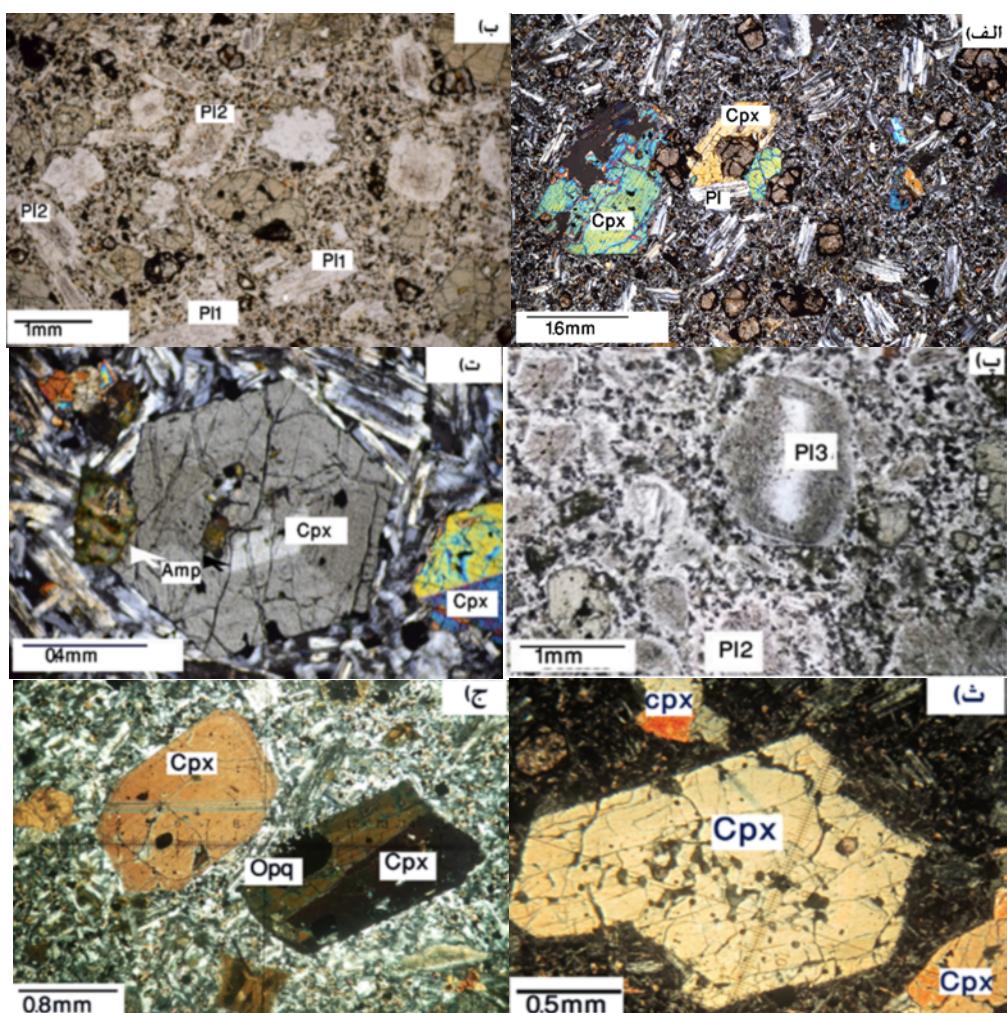
پلازیوکلاز فراوانترین کانی موجود در سنگ‌های دیابازی است. این کانی در ۶ نقطه تجزیه الکترونی ریزپردازی شد. با توجه به نتایج تجزیه نقطه‌ای کانی پلازیوکلاز، ترکیب این کانی در سنگ‌های مورد بررسی  $An_{72}-An_{80}$  است [۹] (شکل ۴). برای تشخیص تغییرات ترکیبی کانی پلازیوکلاز سنگ‌های دیابازی به صورت منفرد و بررسی تاثیر دگرگونی‌هایی چون آمیختگی ماقمایی، تجزیه نقطه‌ای از لبه کانی تا مرکز انجام شد که نتایج آن در جدول ۱ آمده است. هر چند که اغلب ترکیب شیمیایی کانی‌ها در این مورد از لبه به لبه بررسی می‌شود، اما در این جا، با توجه به محدودیت نقاط تجزیه‌ای، تغییرات ترکیبی از مرکز به لبه بررسی شد. با توجه به جدول ۱، مقدار  $O$ ,  $CaO$ ,  $Na_2O$  و  $K_2O$  از مرکز به لبه تغییر نوسانی دارد. با توجه به منطقه‌بندی شیمیایی در این کانی‌ها، احتمال تغییرات فشار آب، آمیختگی ماقمایی و تغییر ترکیب شیمیایی ماقمایی می‌بلور ماقما وجود داشته است. شکل ۵ الف ترکیب پلازیوکلاز از مرکز پلازیوکلاز به لبه، تغییرات نوسانی معکوس از خود نشان می‌دهد. تصویر میکروسکوپی الکترونی پس پراکنده از این کانی که ترکیب بیتونیت دارد در شکل ۵ ب آورده شده است.



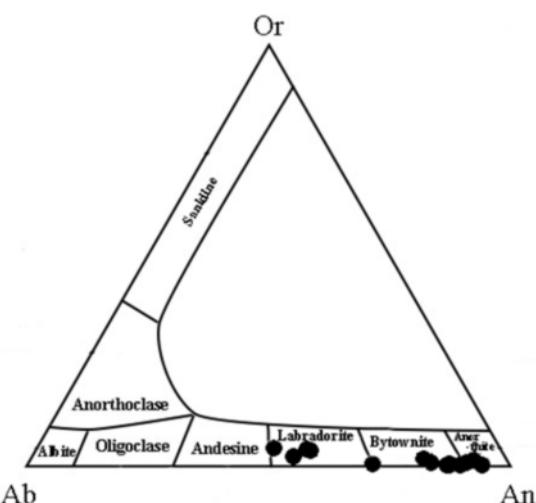
**سنگنگاری**  
بافت‌های افیتیک و سابافیتیک، بافت غالب در دیابازهای منطقه ده‌ظهیر هستند، به‌طوری که همه یا بخشی از بلورهای پلازیوکلاز درون پیروکسن قرار گرفته‌اند (شکل ۳ الف). بافت پورفیری و گلومرپورفیری از بافت‌های معمول در دیابازها هستند. از کانی‌های اصلی این سنگ‌ها می‌توان به پیروکسن و پلازیوکلاز اشاره کرد. پلازیوکلاز حدود ۴۰ درصد سنگ را تشکیل می‌دهد و انواع مختلفی چون شفاف و شکل‌دار (PI1)، دارای مرکز غباری با لبه‌های خورده شده (PI2) و نیمه‌شکل‌دار با لبه غباری (PI3) (شکل‌های ۳ ب و پ) دارند. کلینوپیروکسن‌ها حدود ۳۰ درصد کل سنگ را تشکیل می‌دهند و بطور معمول شکل‌دار و بیشتر بصورت شش ضلعی هستند (شکل ۳ ت) و گاهی به کانی‌های کدر، آمفیبول و اپیدوت دگرسان شده‌اند (شکل ۳ ت). کلینوپیروکسن‌ها همچنین در برخی موارد دارای بافت غربالی هستند و لبه خورده شده و کنگرهای دارند (شکل ۳ ث); همچنین نشانه‌هایی از عدم تعادل بین درشت‌بلورها با مذاب باقیمانده در آن‌ها دیده می‌شود [۸]. افرون براین، در درشت‌بلورهای کلینوپیروکسن، گاهی ماکل مکرر و دوتایی نیز دیده می‌شود (شکل ۳ ج). از کانی‌های دیگر موجود در دیابازها، الیوین‌ها هستند که اغلب دگرسان و ایدنگزیتی شده‌اند. همچنین کانی‌های کدر به وفور در دیابازها دیده می‌شوند.

#### روش کار

به‌منظور بررسی‌های ریزپردازشی سنگ‌های دیابازی منطقه ده‌ظهیر، تعداد ۲۰ نمونه سنگی از دایک‌های دیابازی برداشت شد. پس از بررسی‌های دقیق صحرایی و سنگنگاری، تعداد دو نمونه با کمترین دگرسانی انتخاب و مقطع نازک-صیقلی برای تجزیه ریزپردازشی از آن‌ها تهیه شد. تجزیه شیمیایی کانی‌ها



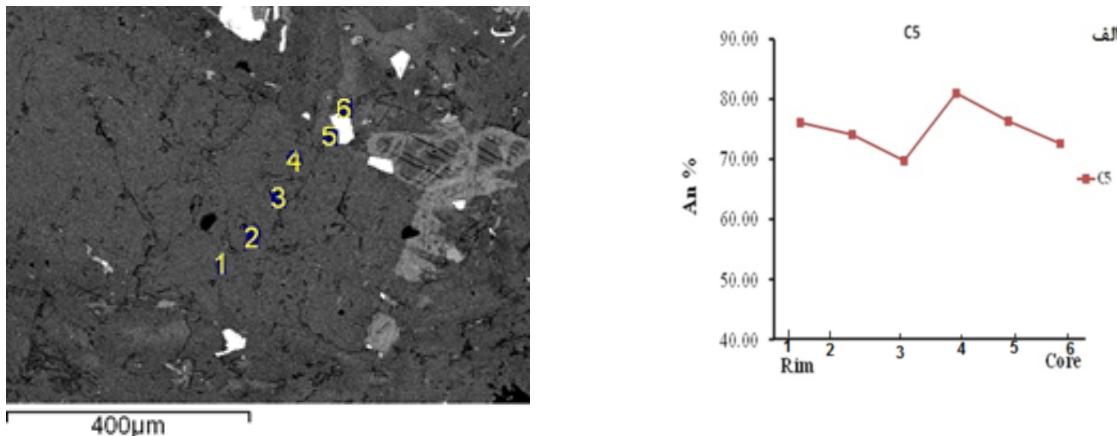
شکل ۳ تصاویر میکروسکوپی از سنگ‌های نیمه آتشفشاری دیابازی منطقه ده ظهیر: (الف) بافت افیتیک و ساب افیتیک در دیابازها (XPL)، ب) پلازیوکلازهای شفاف غیردگرسان Pl1 و پلازیوکلازهای مرکز غباری Pl2 (PPL)، پ) پلازیوکلازهای مرکز غباری لبه غباری Pl3 (PPL)، ت) کلینوپیروکسن شش‌ضلعی کاملاً شکل‌دار دارای منطبقه‌بندی نوسانی و آمفیبولهای ناشی از دگرسانی کلینوپیروکسن (XPL)، ث) کلینوپیروکسن با لبه خورده شده و کنگره‌ای و با بافت غربالی (XPL) و ج) کلینوپیروکسن با ماقله مکرر و ماقله ساده (XPL). علائم اختصاری کانی‌ها برگرفته از مرجع [۳] هستند.



شکل ۴ رده‌بندی برخی از پلازیوکلازهای منطقه بر نمودار مثلثی [۹] Ab-An-Or

جدول ۱ ترکیب شیمیایی تعدادی از پلاژیوکلازهای سنگ دیابازی منطقه ده ظهیر محاسبه کاتیون‌ها بر پایه ۸ اکسیژن محاسبه شده‌اند.

نمونه	C۴-۱	C۵-۱	C۶-۱	C۱-۵	C۲-۵	C۳-۵	C۴-۵	C۵-۵	C۶-۵
(wt%) اکسید									
SiO <sub>2</sub>	۴۹,۲۷	۴۸,۵۷	۴۸,۵۳	۴۸,۸۸	۴۹,۴۲	۴۹,۹۸	۴۷,۱۱	۴۸,۸۶	۴۹,۶۸
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۳۱,۲۷	۳۱,۳۸	۳۱,۶۱	۳۱,۵۷	۳۱,۵۱	۳۰,۹۵	۲۸,۸۸	۳۲,۲۲	۳۱,۴۲
FeO	۱,۱۳	۱,۴۲	۱,۱۲	۰,۹۶	۰,۴۳	۰,۷۹	۰,۷۱	۰,۷۱	۰,۸۰
CaO	۱۵,۱۲	۱۵,۳۲	۱۵,۶۷	۱۵,۴۰	۱۴,۹۹	۱۴,۱۳	۱۶,۱۹	۱۵,۵۳	۱۴,۸۲
Na <sub>2</sub> O	۲,۵۷	۲,۵۲	۲,۲۳	۲,۵۳	۲,۳۹	۲,۶۷	۲,۰۲	۲,۳۶	۲,۷۶
K <sub>2</sub> O	۰,۴۰	۰,۱۸	۰,۴۵	۰,۱۲	۰,۷۴	۰,۸۵	۰,۴۵	۰,۴۵	۰,۴۲
BaO		۰,۳۰	۰,۰۷	۰,۳۱	۰,۱۰	۰,۷۷	۰,۳۵		۰,۲۹
مجموع	۹۹,۷۵	۹۹,۶۹	۹۹,۶۸	۹۹,۷۹	۹۹,۵۸	۱۰۰,۱۴	۱۰۰,۲۲	۱۰۰,۱۳	۱۰۰,۱۸
(apfu) کاتیون‌ها									
Si	۲,۲۶	۲,۲۴	۲,۲۴	۲,۲۵	۲,۲۷	۲,۲۹	۲,۱۹	۲,۲۴	۲,۲۷
Al	۱,۶۹	۱,۷۱	۱,۷۲	۱,۷۱	۱,۷۱	۱,۶۷	۱,۵۸	۱,۷۴	۱,۶۹
Fe <sup>۳</sup>	۰,۰۴	۰,۰۵	۰,۰۴	۰,۰۴	۰,۰۲	۰,۰۳	۰,۲۲	۰,۰۳	۰,۰۳
Ca	۰,۷۴	۰,۷۶	۰,۷۷	۰,۷۶	۰,۷۴	۰,۶۹	۰,۸۱	۰,۷۶	۰,۷۳
Na	۰,۲۳	۰,۲۳	۰,۲۰	۰,۲۲	۰,۲۱	۰,۲۴	۰,۱۸	۰,۲۱	۰,۲۴
K	۰,۱۲	۰,۰۱	۰,۰۳	۰,۰۱	۰,۰۴	۰,۰۵	۰,۰۰	۰,۰۳	۰,۰۲
Ba	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۱
Or	۲,۳۳	۱,۰۸	۲,۶۶	۰,۷۷	۴,۳۶	۵,۰۳	۰,۰۰	۲,۶۴	۲,۴۵
Ab	۲۲,۹۷	۲۲,۵۹	۱۹,۹۱	۲۲,۵۷	۲۱,۳۵	۲۳,۸۳	۱۸,۳۴	۲۱,۰۲	۲۴,۴۳
An	۷۴,۷۰	۷۵,۸۰	۷۷,۳۱	۷۶,۰۹	۷۴,۱۰	۶۹,۷۵	۸۱,۰۲	۷۶,۳۴	۷۲,۶۱



شکل ۵ (الف) تغییرات ترکیبی مقدار An از مرکز به لبه که منطقه‌بندی نوسانی را نشان می‌دهند و (ب) تصویر الکترونی پس پراکنده از نقاط تجزیه شده از مرکز به لبه در کانی بیتونیت در دیابازهای مورد بررسی.

کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی است (شکل ۶ الف) همچنین، رده‌بندی کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی بر اساس نمودار J-N-S نشان می‌دهد که آنها از گروه پیروکسن‌های کلسیم-منیزیم-آهن‌دار (Quad) هستند (شکل ۶ ب). بررسی تغییرات mg<sup>#</sup> در آنها از مرکز به لبه به طور متناوب افزایش و کاهش می‌یابد. این تغییرات نوسانی می‌تواند بیانگر آمیختگی ماقمایی باشد [۱۵]. نتایج بررسی تغییرات mg<sup>#</sup> کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی در جدول ۳ آورده شده است.

### پیروکسن

نتایج تجزیه شیمیایی پیروکسن‌ها در جدول ۲ آورده شده است. کوشش بسیاری برای شناخت رابطه بین ترکیبات شیمیایی کلینوپیروکسن‌های آذرین با ماهیت سنگ‌های میزبان آنها و همچنین ارتباط تغییرات فراوانی کاتیون‌ها با تغییرات دما و فشار تبلور کانی‌ها صورت گرفته است [۱۰-۱۳]. برای شناسایی دقیق ترکیب پیروکسن‌ها و تعیین مقدار اعضای انتهایی تشکیل دهنده آنها از نمودار En-Wo-Fs [۱۴] استفاده شد که نشان دهنده ترکیب دیپسید برای

جدول ۲ نتایج تجزیه نقطه‌ای پیروکسن‌های سنگ دیابازی منطقه ده ظهیر.

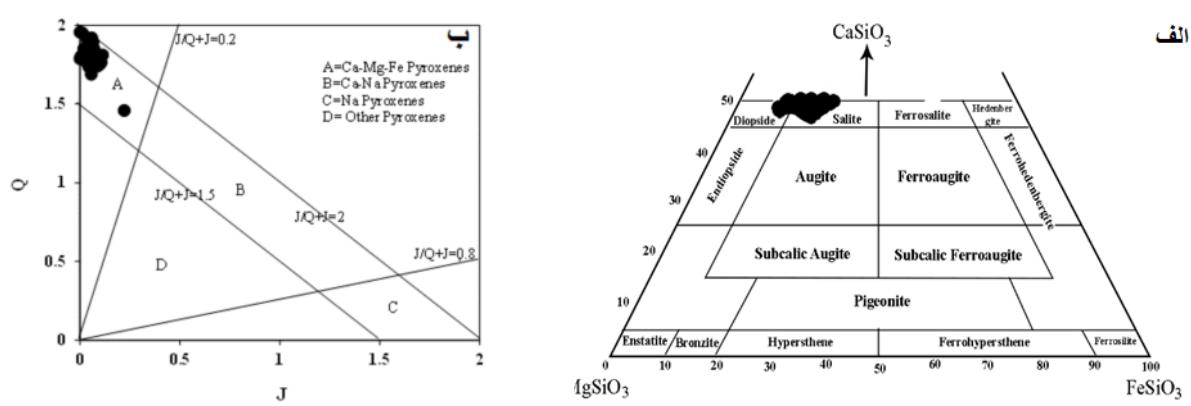
اکسیدها(wt%)	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Total
C1-1	50,86	0,69	2,01	8,36	0,50	12,69	23,08	0,48		0,11	99,79
C1-2	51,21	0,79	4,52	7,44	0,40	12,77	22,49	0,41	0,20		100,23
C2-1	51,23	0,92	2,09	7,33	0,38	12,82	23,10	0,22			100,08
C2-2	50,97	1,08	2,42	7,96	0,65	11,82	23,49	0,34	0,26	0,14	100,12
C2-3	51,33	0,56	2,45	8,02	0,40	12,38	23,20	0,55		0,18	100,07
C2-8	51,89	0,82	2,90	6,66	0,40	13,14	29,70	0,48		0,44	100,27
C3-5	53,59		0,91	6,44	0,20	14,39	23,93	0,24			99,69
C3-6	53,30	0,02	0,52	6,14	0,29	14,83	24,74	0,27	0,09		100,20
C3-7	53,35	0,09	0,71	5,16	0,27	14,84	24,98	0,08	0,04	0,34	99,86
C3-8	53,85	0,18	0,44	5,50	0,52	15,02	24,50		0,12		100,12
C3-9	54,22	0,24	0,46	4,95	0,15	15,75	23,82	0,45		0,16	100,20
C3-10	54,41	0,00	0,18	4,32	0,33	15,72	24,39	0,41	0,01	0,39	100,16
C4-5	50,19	1,16	8,60	7,78	0,27	8,59	19,05	1,53	2,07	0,49	99,73
C4-2a-1	51,04	0,52	2,10	8,45	0,62	12,96	22,54	0,65		0,23	100,11
C4-2a-2	51,21	1,20	3,82	7,40	0,150	11,24	22,67	0,40	0,23		100,32
C4-2a-3	50,70	1,08	2,69	7,80		12,73	22,62	0,13	0,08	0,31	100,12
C4-2a-4	51,35	1,01	2,96	8,64	0,27	13,07	22,3	0,69	0,17		100,19
C4-2a-5	51,46	0,92	2,54	8,06	0,41	13,12	22,95	0,18	1,10	0,13	96,86
C4-2a-6	51,14	0,54	4,25	9,64	0,08	11,21	22,47	0,73	0,14		100,20
C4-2a-7	50,09	0,81	3,47	9,76		11,55	23,64	0,47	0,10	0,06	99,75
C4-2a-8	51,00	0,80	2,50	5,85		12,18	23,12	0,34		0,34	100,13
C4-2a-9	51,68	0,17	2,37	9,11	0,55	12,84	22,19	0,04	0,27		100,21
C4-2a-10	50,15	0,96	2,81	9,07	0,24	12,27	22,72	0,33			99,54

ادامه جدول ۲ نتایج تجزیه نقطه‌ای پیروکسن‌های سنگ دیابازی منطقه ده ظهیر.

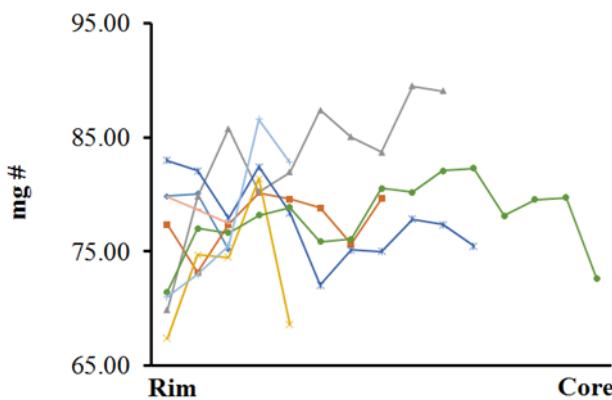
اکسیدها(wt%)	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Total
C6-1	50,68	1,29	3,01	9,84	0,22	11,78	23,15	0,24			100,21
C6-8	50,15	1,05	4,060	8,41	0,06	12,32	22,59	0,65		0,33	100,16
C6-10	50,82	1,04	3,13	7,93	0,28	12,55	22,91		0,16		99,83
C6-11	50,88	0,87	2,90	8,63		12,35	22,68	0,07	0,12		100,29
C6-12	51,02	1,15	2,15	8,91	0,25	12,65	21,92	0,51	0,07	0,03	99,77
C6-13	51,51	0,43	2,80	8,33	0,07	12,21	22,90	0,01	0,25	0,26	99,77
C6-14	50,14	1,15	4,29	8,71	0,10	12,80	22,51	0,09		0,62	100,31
C6-15	50,79	1,04	2,46	8,73	0,13	11,50	28,38	0,48	0,31	0,05	99,86
C12-2	50,10	1,12	4,12	8,97	0,14	11,59	22,20	0,33		0,54	100,11
C12-4	50,66	0,98	2,47	5,47	0,33	12,97	24,47	0,06	0,20	0,19	99,79
C12-5	53,04	0,15	1,72	5,19		14,01	24,45	0,34	0,16	0,02	100,07
C13-3	51,30	0,37	2,84	8,61		12,89	22,85	0,19	0,18		100,23
C13-4	50,79	1,37	2,22	8,07	0,44	12,64	22,02	0,38	0,23		100,25
C13-5	51,34	0,94	2,99	6,82	0,002	12,78	28,24	0,25	0,11	0,39	99,92

جدول ۳ محاسبه کاتیون پیروکسن‌ها محاسبه شده بر اساس ۱۶ اکسیژن در سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر.  $Mg\# = Mg/(Fe+Mg)$ 

کاتیون‌ها (apfu)	Si	Al	Ti	Cr	Mg	$Fe^{2+}$	Mn	Ca	Na	K	En	Fs	Wo	$mg^{\#}$
نمونه														
۱-۱C	۱,۹۰	۰,۱۰	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۱۸	۰,۰۲	۰,۹۲	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۷,۰۵	۱۴,۵۲	۴۸,۴۲	-۰,۸۰
۲-۱C	۱,۹۰	۰,۱۰	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۱۸	۰,۰۱	۰,۸۹	۰,۰۳	۰,۰۱	۳۸,۳۱	۱۳,۲۰	۴۸,۴۸	-۰,۷۲
۳-۱C	۱,۸۲	۰,۱۸	۰,۰۴	۰,۰۰	۰,۶۲	۰,۲۱	۰,۰۲	۰,۹۴	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۳,۴۸	۱۶,۰۹	۴۰,۴۳	-۰,۷۵
۱-۲C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۲۱	۰,۰۱	۰,۹۲	۰,۰۲	۰,۰۰	۳۷,۳۷	۱۴,۲۴	۴۸,۳۹	-۰,۷۴
۲-۲C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۶۶	۰,۲۴	۰,۰۲	۰,۹۴	۰,۰۲	۰,۰۱	۳۵,۲۴	۱۴,۴۱	۵۰,۳۴	-۰,۷۴
۳-۲C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۲	۰,۰۱	۰,۶۹	۰,۲۰	۰,۰۱	۰,۹۳	۰,۰۴	۰,۰۰	۳۶,۶۵	۱۳,۹۹	۴۹,۳۶	-۰,۷۵
۴-۲C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۷۰	۰,۱۷	۰,۰۱	۰,۹۲	۰,۰۱	۰,۰۱	۳۶,۵۱	۱۵,۱۷	۴۸,۳۱	-۰,۷۸
۵-۲C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۵	۰,۰۰	۰,۷۰	۰,۱۸	۰,۰۲	۰,۸۶	۰,۰۲	۰,۰۱	۳۷,۶۲	۱۶,۲۵	۴۶,۱۲	-۰,۷۵
۶-۲C	۱,۸۴	۰,۱۶	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۶۵	۰,۱۷	۰,۰۱	۰,۹۵	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۵,۰۹	۱۳,۸۶	۵۱,۰۴	-۰,۷۵
۷-۲C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۳	۰,۰۲	۰,۶۸	۰,۲۲	۰,۰۲	۰,۹۱	۰,۰۱	۰,۰۰	۳۵,۸۷	۱۵,۶۹	۴۸,۴۳	-۰,۷۸
۸-۲C	۱,۹۲	۰,۰۸	۰,۰۲	۰,۰۱	۰,۷۳	۰,۱۹	۰,۰۱	۰,۹۴	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۸,۵۹	۱۱,۳۸	۵۰,۰۳	-۰,۷۲
۱-۳C	۱,۹۰	۰,۱۰	۰,۰۵	۰,۰۰	۰,۶۲	۰,۲۷	۰,۰۱	۰,۹۲	۰,۰۶	۰,۰۰	۳۲,۶۷	۱۶,۶۶	۴۹,۶۸	-۰,۷۷
۲-۳C	۱,۸۸	۰,۱۲	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۱۸	۰,۰۰	۰,۹۲	۰,۰۲	۰,۰۰	۳۷,۹۸	۱۲,۸۵	۴۹,۱۷	-۰,۷۷
۳-۳C	۱,۸۰	۰,۲۰	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۶۹	۰,۱۱	۰,۰۰	۰,۸۹	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۶,۶۷	۱۵,۷۵	۴۷,۵۸	-۰,۷۹
۴-۳C	۱,۸۵	۰,۱۵	۰,۰۴	۰,۰۰	۰,۷۰	۰,۱۷	۰,۰۱	۰,۹۰	۰,۰۱	۰,۰۰	۳۷,۶۳	۱۳,۹۶	۴۸,۴۱	-۰,۸۰
۵-۳C	۱,۹۹	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۸۰	۰,۱۸	۰,۰۱	۰,۹۵	۰,۰۲	۰,۰۰	۴۰,۷۴	۱۰,۵۴	۴۸,۷۲	-۰,۸۲
۶-۳C	۱,۹۸	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۸۱	۰,۱۲	۰,۰۰	۰,۹۸	۰,۰۲	۰,۰۰	۴۰,۹۴	۹,۹۷	۴۹,۰۹	-۰,۸۴
۷-۳C	۱,۹۷	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۸۲	۰,۱۴	۰,۰۰	۰,۹۹	۰,۰۱	۰,۰۰	۴۱,۴۰	۸,۵۰	۵۰,۱۰	-۰,۸۴
۸-۳C	۱,۹۹	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۸۳	۰,۱۶	۰,۰۲	۰,۹۷	۰,۰۱	۰,۰۰	۴۱,۷۲	۹,۳۸	۴۸,۹۰	-۰,۸۷
۹-۳C	۱,۹۹	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۸۶	۰,۱۰	۰,۰۰	۰,۹۳	۰,۰۳	۰,۰۰	۴۴,۸۰	۸,۰۱	۴۷,۹۱	-۰,۸۷
۱۰-۳C	۱,۹۹	۰,۰۱	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۸۶	۰,۱۱	۰,۰۱	۰,۹۶	۰,۰۳	۰,۰۰	۴۳,۸۴	۷,۲۸	۴۸,۸۸	-۰,۷۱
۱-۴C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۵۸	۰,۲۸	۰,۰۰	۰,۹۸	۰,۰۱	۰,۰۱	۳۰,۲۳	۱۹,۲۱	۵۰,۵۶	-۰,۷۲
۲-۴C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۳	۰,۰۱	۰,۶۵	۰,۲۲	۰,۰۱	۰,۹۳	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۵,۳۷	۱۴,۴۹	۵۰,۱۳	-۰,۷۵
۳-۴C	۱,۸۵	۰,۱۵	۰,۰۴	۰,۰۰	۰,۶۳	۰,۲۲	۰,۰۱	۰,۹۰	۰,۰۴	۰,۰۰	۳۴,۹۶	۱۵,۳۹	۴۹,۶۵	-۰,۷۸
۴-۴C	۱,۸۵	۰,۱۵	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۱۶	۰,۰۰	۰,۹۲	۰,۰۰	۰,۰۰	۳۷,۵۲	۱۲,۶۰	۴۸,۸۷	-۰,۷۶
۵-۴C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۳	۰,۰۱	۰,۶۸	۰,۲۲	۰,۰۱	۰,۷۶	۰,۱۱	۰,۱۰	۳۲,۰۶	۱۶,۸۶	۵۱,۰۸	-۰,۶۸
۱a-۴C	۱,۹۰	۰,۱۰	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۷۲	۰,۱۵	۰,۰۲	۰,۹۰	۰,۰۵	۰,۰۰	۳۷,۸۴	۱۴,۸۷	۴۷,۳۰	-۰,۸۱
۲a-۴C	۱,۹۰	۰,۱۰	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۷۳	۰,۱۶	۰,۰۰	۰,۹۰	۰,۰۳	۰,۰۱	۳۹,۲۱	۱۲,۵۵	۴۸,۲۵	-۰,۷۹
۳a-۴C	۱,۸۹	۰,۱۱	۰,۰۳	۰,۰۱	۰,۷۱	۰,۲۰	۰,۰۰	۰,۹۴	۰,۰۱	۰,۰۰	۳۷,۳۵	۱۲,۸۴	۴۹,۱۱	-۰,۷۷
۴a-۴C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۷۲	۰,۱۵	۰,۰۱	۰,۸۸	۰,۰۵	۰,۰۱	۳۸,۵۵	۱۴,۷۵	۴۶,۷۰	-۰,۷۸
۵a-۴C	۱,۹۲	۰,۰۸	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۷۳	۰,۲۰	۰,۰۱	۰,۹۲	۰,۰۱	۰,۰۰	۳۸,۱۸	۱۳,۸۲	۴۷,۹۹	-۰,۷۴
۶a-۴C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۶۲	۰,۲۴	۰,۰۰	۰,۹۰	۰,۰۵	۰,۰۱	۳۴,۱۶	۱۶,۶۲	۴۹,۲۲	-۰,۶۸
۷a-۴C	۱,۸۸	۰,۱۲	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۶۵	۰,۲۱	۰,۰۰	۰,۹۵	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۳,۹۵	۱۶,۱۰	۴۹,۹۴	-۰,۷۴
۸a-۴C	۱,۹۱	۰,۰۹	۰,۰۲	۰,۰۱	۰,۶۸	۰,۲۳	۰,۰۰	۰,۹۳	۰,۰۲	۰,۰۰	۳۶,۰۶	۱۴,۷۱	۴۹,۲۳	-۰,۷۷
۹a-۴C	۱,۹۳	۰,۰۷	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۷۱	۰,۲۰	۰,۰۰	۰,۸۹	۰,۰۰	۰,۰۱	۳۷,۵۳	۱۵,۸۵	۴۶,۶۲	-۰,۷۶
۱۰a-۴C	۱,۸۹	۰,۱۱	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۶۹	۰,۲۰	۰,۰۱	۰,۹۲	۰,۰۲	۰,۰۰	۳۶,۲۷	۱۵,۴۴	۴۸,۲۹	-۰,۷۵
۱۱a-۴C	۱,۸۷	۰,۱۳	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۶۵	۰,۲۱	۰,۰۱	۰,۹۰	۰,۰۳	۰,۰۰	۳۵,۴۲	۱۵,۷۱	۴۸,۸۸	-۰,۷۱



شکل ۶ (الف) رده‌بندی پیروکسن‌های سنگ دیابازی منطقه [۱۴] و (ب) نمایش ترکیب پیروکسن‌های منطقه در نمودار  $J=2\text{Na}$  و  $J/Q=\text{Ca}+\text{Mg}+\text{Fe}^{+2}$  . [۱۴]



شکل ۷ تغییرات  $\# \text{mg}$  در دیوپسیدهای موجود در سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر.

تغییرات درصد وزنی  $\text{Al}_2\text{O}_3$  نسبت به  $\text{SiO}_2$  و نیز درصد وزنی  $\text{Al}_2\text{O}_3$  نسبت به  $\text{TiO}_2$  که سری‌های قلیایی، آهکی قلیایی و تولئیتی را از هم تفکیک می‌کنند [۱۸، ۱۹]، کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی در گستره نیمه قلیایی و سری آهکی قلیایی قرار دارند (شکل‌های ۹ الف، ب). همچنین با استفاده از ترکیب شیمیایی کلینوپیروکسن می‌توان محیط تشکیل کلینوپیروکسن‌های تشکیل شده در بازالت‌های پشت‌های میان اقیانوسی (MORB) و تولئیتی را از کلینوپیروکسن‌های محیط قوس آتشفسانی جدا کرد [۱۹]. بطوریکه نسبت مقادیر  $\text{Ca}$  به  $\text{Ti}+\text{Cr}$  در ترکیب شیمیایی کلینوپیروکسن‌های سنگ‌های دیابازی منطقه مورد بررسی نشان می‌دهد که آنها در گستره قوس آتشفسانی تشکیل شده‌اند (شکل ۹ پ).

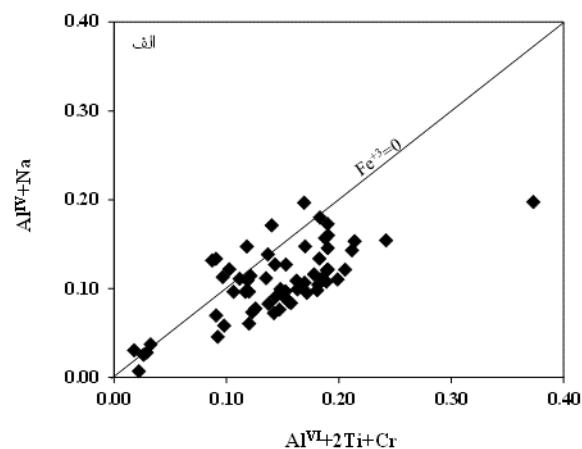
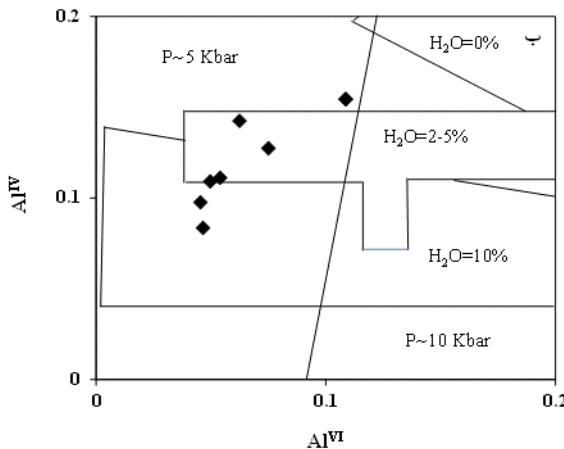
#### دما- فشار‌سنجی

تغییرات دما و فشار نقش مهمی در ترکیب کلینوپیروکسن‌های متبلور شده از ماجما دارند و به از این رو در ماجماهای بازی مورد توجه‌اند [۲۰، ۲۱]. پوتیریکا [۲۲] بر اساس مدل مرجع [۲۳] دو نوع دما- فشار‌سنج بر اساس تک کلینوپیروکسن و کلینوپیروکسن-مذاب ارائه داد. این مدل‌ها دارای بالاترین دقیقیت و کمترین خطأ هستند. توزیع آلومینیم در جایگاه‌های چهاروجهی و هشت‌وجهی در کلینوپیروکسن معیار مناسبی برای برآورده شدن فشار حاکم بر محیط تشکیل پیروکسن در سنگ‌های آذرین است [۱۷]. چنان‌که در شکل ۱۰ الف دیده می‌شود، داده‌های مربوط به کانی‌های مورد نظر در نمودار مقدار  $\text{Ti}$  نسبت به  $\text{Al}^{\text{VI}}/\text{Al}^{\text{IV}}$  در گستره فشار نسبتاً کم قرار دارند. مقدار  $\text{Al}^{\text{VI}}$  در کلینوپیروکسن‌های موجود در سنگ‌های مورد بررسی نیز نشان می‌دهد که در زمان تبلور این

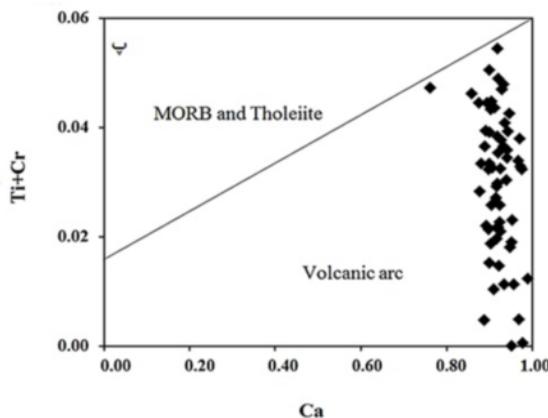
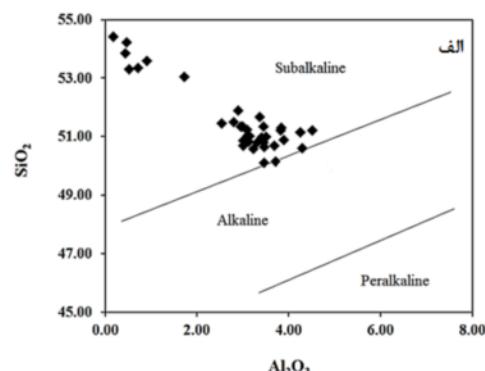
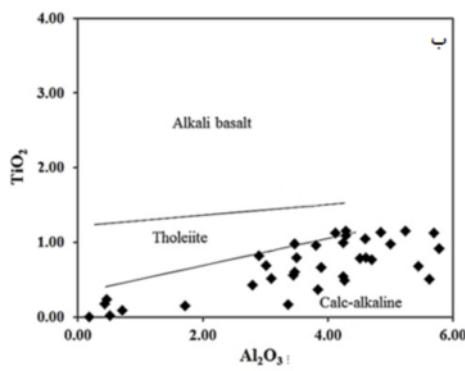
**گریزندگی اکسیژن**  
مقادیر  $\text{Fe}^{+3}$  در پیروکسن‌ها به مقدار اکسیژن در محیط تشکیل آنها بستگی دارد و با استفاده از نمودار  $\text{Al}^{\text{IV}}+\text{Na}$   $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}$  [۱۶] قابل ارزیابی است (شکل ۸ الف). در این نمودار، خطی که از نقاط تقاطع  $\text{Al}^{\text{IV}}+\text{Na}$  با  $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}$  می‌گذرد، معرف  $\text{Fe}^{+3}$  است. از این رو، قرارگیری نمونه‌ها، بالای خط یاد شده نشانه بالا بودن گریزندگی اکسیژن و قرارگیری آنها در زیر خط نشانه پایین بودن گریزندگی اکسیژن در محیط تشکیل آنهاست [۱۷]. بر اساس نظر هلز [۱۷]، با توجه به نمودار  $\text{Al}^{\text{VI}}+2\text{Ti}+\text{Cr}$  نسبت به  $\text{Al}^{\text{IV}}+\text{Na}$ ، گریزندگی پایین اکسیژن برای کلینوپیروکسن‌های سنگ‌های دیابازی طی تبلور قابل تصویر است (شکل ۸ الف). همچنین چگونگی توزیع  $\text{Al}$  در جایگاه‌های هشت‌وجهی و چهاروجهی روشی مناسب برای برآورد مقدار آب ماجما و فشار است [۱۷]. به باور هلز [۱۷]، هر چه مقدار  $\text{Al}^{\text{IV}}$  افزایش یابد مقدار آب در محیط تبلور پیروکسن‌ها کاهش می‌یابد. بر اساس نمودار  $\text{Al}^{\text{IV}}+\text{Na}$  نسبت به  $\text{Al}^{\text{VI}}$ ، پیروکسن‌های موجود در سنگ‌های نیمه آتشفسانی ده ظهیر در گستره فشار حدود ۵kb و مقدار آب کمتر از ۱۰ درصد قرار دارند (شکل ۸ ب).

تعیین سری ماجمایی و محیط زمین‌ساختی پیروکسن‌ها کلینوپیروکسن‌ها، کانی‌های سنگ‌زایی هستند که در برابر دگرسانی مقاوم بوده و گستره وسیع ترکیب شیمیایی آن‌ها در انواع سنگ‌های آذرین می‌تواند برای نشان دادن وابستگی‌های ماجمایی مورد استفاده قرار گیرد، به عبارت دیگر، با استفاده از ترکیب آنها می‌توان سری ماجمایی و نوع محیط زمین‌ساختی ماجمایی سازنده آنها را مشخص نمود [۱۸، ۱۹]. با توجه به

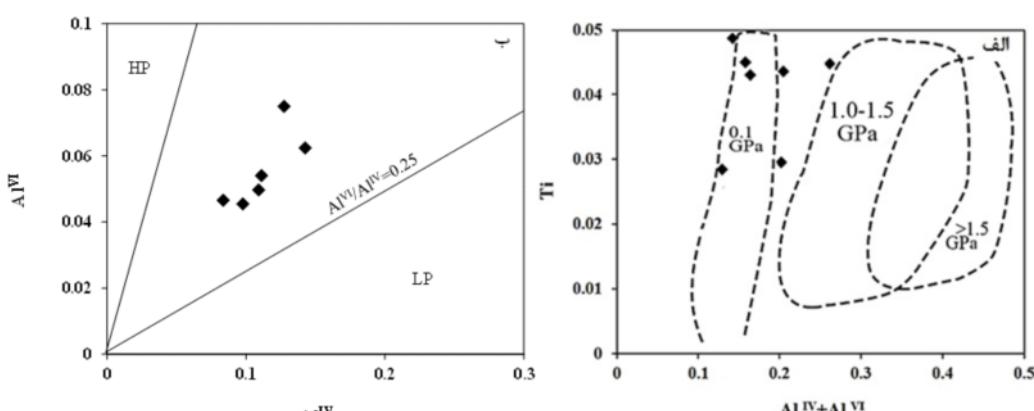
کانی‌ها، فشار حدود ۵ کیلوبار بوده است. افزون بر این، از آنجا که مقدار  $\text{Al}^{\text{VI}}/\text{Al}^{\text{IV}}$  در این کانی‌ها در گستره ۰/۴ تا ۱/۸ قرار دارد، در نمودار شکل ۱۰ ب [۲۴]، همه داده‌ها در بالای خط



شکل ۸ (الف) نمودار  $\text{Al}^{\text{IV}}/\text{Al}^{\text{VI}}$  در سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر [۱۶] و (ب) توزیع Al در جایگاه چهاروجهی و هشت وجهی در ترکیب کلینوپیروکسن‌های سنگ‌های ده ظهیر، به تناسب مقدار درصد بخار آب مagma [۱۷].



شکل ۹ نمودارهای تعیین سری ماغمایی و تعیین محیط زمین ساختی، سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر (الف) نمودار تغییرات درصد وزنی  $\text{Al}_2\text{O}_3$  نسبت به درصد وزنی  $\text{SiO}_2$  در کانی کلینوپیروکسن [۱۹]، (ب) نمودار تغییرات درصد وزنی  $\text{Al}_2\text{O}_3$  نسبت به درصد وزنی  $\text{TiO}_2$  [۱۸]، و (پ) نمودار مقدار Ca نسبت به Ti+Cr در کانی کلینوپیروکسن [۱۹].



شکل ۱۰ الف و ب) تعیین فشار تشکیل کلینوپیروکسن بر اساس مقادیر Al و Ti در سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر [۲۵-۲۶].

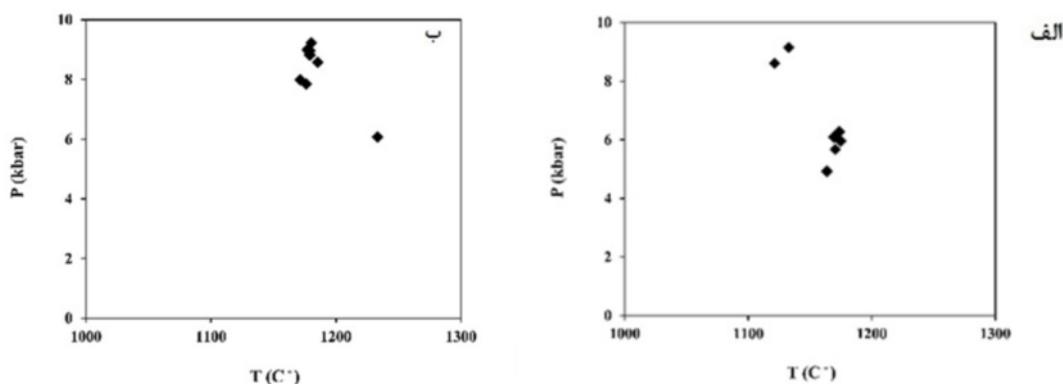
ارائه کردند. با این روش می‌توان فشار بین ۰ تا ۳۰ کیلوبار را محاسبه کرد و خطای پیش‌بینی شده برای آن در گستره  $\pm 1/4$  کیلوبار قرار می‌گیرد. در سنگ‌های دیابازی، دمای تشکیل بین ۹۲۲ تا ۱۲۳۳ درجه سانتی‌گراد و فشار ۶۰۷ تا ۱۱۷۱ کیلوبار است. در شکل ۱۱ نتایج دما و فشارسنجی سنگ‌های دیابازی به روش پوتیرکا و همکاران [۲۸] به اجمال نشان داده است. نتایج دما فشارسنجی کلینوپیروکسن‌های موجود در سنگ‌های دیابازی در جدول ۴ آمده است [۲۲-۲۸].

دما- فشارسنجی بر اساس محاسبه ترکیب پیروکسن و مذاب در این پژوهش بهمنظور دما- فشارسنجی نمونه‌های مورد بررسی، از روش‌های بر پایه‌ی تعادل کلینوپیروکسن- مذاب، استفاده شد. برای انجام دما و فشارسنجی بر اساس تعادل کلینوپیروکسن- مذاب [۲۷، ۲۸]، ترکیب سنگ کل به عنوان ترکیب مذاب فرضی همزیست با کلینوپیروکسن موجود انتخاب می‌شود.

همچنین پوتیرکا و همکاران [۲۸] رابطه‌ای برای محاسبه فشار بر اساس حساسیت ثابت تعادل تشکیل ژادیت به فشار را

جدول ۴ نتایج دما فشار سنجی کلینوپیروکسن‌های موجود در سنگ‌های دیابازی منطقه ده ظهیر.

نمونه	[۲۷]		[۲۸]		[۲۲]		Eq1	Eq2
	دما(سانتی‌گراد)	فشار(کیلوبار)	دما(سانتی‌گراد)	فشار(کیلوبار)	دما(سانتی‌گراد)	فشار(کیلوبار)		
C1-۳	۱۲۲۲,۹۷	۶,۷	۱۲۱۳,۶۸	۴,۹۹	۱۱۹۸,۷۸	۶۳۰	۵,۰۶	
C۳-۴	۱۱۸۵,۳۳	۸,۵۶	۱۱۳۲,۶۹	۹,۱۵	۱۱۴۵,۵۸	۱۳۴۳	۸,۳۷	
C۲-۴a۴-	۱۱۷۸,۹۵	۸,۹۷	۱۱۷۰,۴۳	۵,۶۷	۱۱۶۱,۰۳	۹,۲۹	۴,۸۶	
C۶-۶	۱۱۷۹,۰۶	۸,۸۲	۱۱۷۴,۸۸	۵,۹۶	۱۱۴۷,۶۲	۱۰,۸۶	۶,۷۶	
C۸-۶	۱۱۸۰,۳۰	۹,۱۳	۱۱۷۳,۶۵	۶,۲۷	۱۱۵۲,۸۴	۱۰,۴۵	۶,۲۶	
C1-۱۲	۱۱۷۷,۲۱	۸,۹۹	۱۱۶۹,۳۵	۶,۰۹	۱۱۱۲,۷۸	۱۰,۴۹	۵,۶۳	
C1-۱۳	۱۱۷۱,۴۲	۸,۰۰	۱۱۶۳,۸۰	۴,۹۳	۱۰۸۲,۵۵	۱۰,۷۷	۶,۲۹	
C۲-۱۳	۱۱۷۶,۳۰	۷,۸۵	۱۱۲۱,۲۹	۸,۶۱	۱۰۷۶,۹۵	۱۳,۵۶	۷,۱۰	



شکل ۱۱ نمایش گستره دما و فشار تبلور کلینوپیروکسن سنگ‌های دیابازی الف) به روش مرجع [۲۷] و ب) به روش مرجع [۲۸].

*the Kerman Cenozoic magmatic arc (SE Iran), and their magmatic-metallogenetic implications", Ore Geology Reviews, 38 (2010) 27-36.*

[6] Dimitrijevic M.D., "Geology of the Kerman region", Geol. Surv. Rep. 52 (1973) 245-334.

[7] Ahmadian J., Murata M., Nadimi A., Ozama H., Kozai T., recent tectonic activity of Iran deduced from young magmatism evidence, Nayato university of Education Bulletin of center for No. 28, feb., 2016 <sup>Collaboration</sup> in community.

[8] Whiteney D. L., Evans B.W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist, 95 (2010) 185-187.

[9] Deer W.A., Howie R.A., Zussman J., "An introduction to the rock forming minerals", Longmans696 (1992) p, <sup>th</sup> editions, London.

[10] Nisbet E. G., Pearce J. A., "Clinopyroxene composition of mafic lavas from different tectonic settings", Contributions to Mineralogy and Petrology 63 (1977), 161-173.

[11] Shahzeydi M., Moayyed, M. Moazzen.,J .Ahmadian., "Minarology, Thermobarometry and magmatic series of volcanic rocks in kuh-e dom, Ardestan", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy, 3 (2008) 485-504.

[12] Ghorbani Gh, "Geothermobarometry and Mineral chemistry of ferropargasite fabric accumulates in volcanic rocks from south of shahrood", Iranian Journal Crystallography and Mineralogy, 2 (2008), 249-265 .

[13] Torkian A, Salehi N., "Mineral chemistry of pyroxenes and geothermobarometry of the basic rocks, NE-Qorveh (Kurdistan)", Journal Crystallography and Mineralogy, 22, 4 (2015), 659-670.

[14] Morimoto N., Fabrise J., Ferguson A., Ginzburg I. V., Ross M., Seifert F.A., Zussman J., Akoi K., Gottardi G., "Nomenclature of pyroxenes", American Mineralogist 173 (1988) 1123-113.

[15] Ginibre C., Kronz A., Wörner G., "High-resolution quantitative imaging of plagioclase composition using accumulated backscattered electron images: new constraints on oscillatory zoning", Contributions to Mineralogy and Petrology, Vol. 142 (2002a) 436- 448.

[16] Schweitzer E. L., Papike J. J., Bence A. E., "Statistical analysis of clinopyroxenes from

### برداشت

دما و فشار سنگی بر روی کلینوپیروکسن‌های موجود در سنگ-های دیابازی منطقه نتایج قابل قبولی نشان می‌دهند که با هم و با شواهد سنگنگاری همخوانی خوبی دارند، به طوری که دمای تبلور کانی کلینوپیروکسن براساس روش پوتیرکا و همکاران بین ۱۰۵۰ تا ۱۲۰۰ درجه سانتی‌گراد است. فشار تشکیل کلینوپیروکسن‌های مورد بررسی به روش‌های پوتیرکا و همکاران نیز حدود ۵/۵ کیلوبار به دست آمد. در نتیجه بر اساس فشارهای به دست آمده، و با توجه به چگالی پوسته قاره‌ای ( $2.7 \text{ g/cm}^3$ ), می‌توان عمق تبلور درشت بلورهای پیروکسن در سنگ‌های دیابازی منطقه را حدود ۲۰ کیلومتر در نظر گرفت. بر اساس شیمی کلینوپیروکسن‌ها، ماقمای اولیه این سنگ‌ها دارای ماهیت آهکی قلایی است و در جایگاه قوس آتشفسانی قرار دارد. بر اساس ویژگی‌های سنگنگاری و بافتی (حضور میانبارهای بافت غباری در پلاژیوکلازها و بافت غربالی در پیروکسن‌ها) و بررسی شیمی کانی که تغییرات نوسانی عناصر از مرکز به لبه در پیروکسن‌ها و پلاژیوکلازهای موجود در سنگ‌های دیابازی را نشان می‌دهند، این سنگ‌ها احتمالاً دستخوش فرایند آمیختگی ماقمایی شده‌اند. گریزندگی در محیط تشکیل آنها پایین بوده و فشار بخار اب طی تبلور کلینوپیروکسن‌ها کمتر از ۱۰ kb بوده است.

### مراجع

- [1] Berberian F., Berberian, M., "Tectono-plutonic episodes in Iran. In: Gupta, H.K., Delany, F.M. (Eds.), Zagros Hindukosh, Himalaya Geodynamic Evolution", American Geophysical Union, Washington DC, (1981) 532 pp.
- [2] Hassanzadeh J., "Metallogenetic and tectonomagmatic event in the SE sector of Cenozoic active continental margin of Central Iran (Shahr e Babak area), Kerman Province". Ph.D. thesis, California, Los Angeles, (1993) 204 pp.
- [3] Shahabpour J., "Tectonic evolution of the orogenic belt in the region located between Kerman and Neyriz", J. Asian Earth Sci. 24 (2005) 405-417.
- [4] Alavi M., "Tectonics of the Zagros orogenic belt of Iran: new data and interpretations". Tectonophysics 229 (1994), 211-238.
- [5] Shafiei B., "Lead isotope signatures of the igneous rocks and porphyry copper deposits from

- [23] Yavuz F., "WinPyrox: A Windows program for pyroxene calculation classification and thermobarometry", *American Mineralogist* 98/7 (2013): 1338- 1359.
- [24] Aoki, K., Shiba, I., "Pyroxenes from lherzolite inclusions of Itinome - gata Japan", *Lithos* 6 (1973) 41-51.
- [25] Steward R.B., Price R.C., Schmitt I.E.M., *Evolution of high-K arc magma, Egmont volcano, Taranaki, New Zealand: evidence from mineralchemistry* "Journal of Volcanology and Geothermal Research" 74 (1996) 275-295.
- [26] Lassen B., "Petrogenesis of the late Archean Quetico alkaline suite intrusions, Western Superior province, Canada", Ph.D. thesis, University of Ottawa, Canada (2004) 240 pp.
- [27] Putirka K. Johnson M. Kinzler R. and Walker D., "Thermobarometry of mafic igneous rocks based on clinopyroxene-liquid equilibria, ~2 kbar" *Contribution Mineralogy and Petrology*, 123 (1996) 92-108.
- [28] Putirka K. Ryerson F. J. and Mikaelian H., "New igneous thermobarometers for mafic and evolved lava compositions, based on clinopyroxene+ liquid equilibria", *American Mineralogist*, 88 (2003) 1542- 1554.
- [29] deepsea basalts", *American Mineralogist* 64 (1979).
- [30] Heltz R. T., "Phase relations of basalt in their melting ranges at  $P_{H_2O}=5$  kb as a function of oxygen fugacity. Part I. mafic phases", *Journal of Petrology* 14 (1973) 249-302.
- [31] Letterrier J., Maury R. C., Thonon P., Girard D., Marchal M., "Clinopyroxene composition as a method of identification of the magmatic affinities of paleo-volcanic series", *Earth and Planetary Science Letters* 59 (1982), 139-540.
- [32] Le Bas M.J., "The Role of Aluminium in Igneous Clinopyroxenes with Relation to Their Parentage", *American Journal of Science* 260 (4) (1962) 267- 288.
- [33] Keshtkar A., Ghorbani M., *Study of clinopyroxenes in the intrusions of Karaj-Taleghan Axis. Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy*, 24 (2016) 405-416.
- [34] Rostami-Hussory M, Ghasemi H, Kavan nang P, Rezaii M, Mobasher M. *Mineralchemistry and Thermobarometry of Jurassic diabase [dikes swarm from West Reza-Abad (South West of Biarjomand)]*. 25, 4 (2018) 761-774.
- [35] Putirka K. D., "Thermometers and barometers for volcanic systems", *Reviews in Mineralogy and Geochemistry* 69/1 (2008) 61-120.