علوم زمین خوارزمی (نشریه علوم دانشگاه خوارزمی)

پتروژنز و تعیین محیط زمینساختی مجموعه افیولیتی نیاباد-قلعهجی، بخشی از مجموعه سرو آباد: با استفاده از مینرال شیمی کانی کروم اسپینل

بهمن رحیمزاده^{**}، ایوب ویسی، فریبرز مسعودی؛ دانشگاه شهید بهشتی، دانشکدهٔ علوم زمین امیرعلی طباخ شعبانی؛ دانشگاه خوارزمی، دانشکدهٔ علوم زمین _{دریافت ۹۶/۱۱/۰۳} پذیرش ۹۲/۰۴/۲۵

چکیدہ

مجموعه افیولیتی نیاباد-قلعهجی بخشی از افیولیتهای سروآباد در کردستان است که در شمال غرب ایران و در ادامه افیولیتهای کرمانشاه رخنمون دارد. این مجموعه در شمال کوهزایی زاگرس شامل واحدهای عدسیوار و از هم گسیخته است که در امتداد تراست اصلی زاگرس واقع شدهاند. بخش الترامافیکی مجموعه شامل دونیت، ورلیت سرپانتینی شده، سرپانتینیت و کرومیتیت است که بهصورت عدسیهای متوالی دیده میشوند. بخش کرومیتیتی بهصورت عدسیهای کوچک با بافت انبانهای و برشی مشاهده میشود. کانیهای اصلی پریدوتیتها شامل الیوین (9-88–58)، کلینوپیروکسن و کروماسپینل است. مقدار پایین TT و زیاد بودن مقدار AI یا #rr در کروم اسپینلهای پریدوتیتهای منطقۀ بررسی شده، نشاندهندۀ نرخ زیاد ذوببخشی (۲۵–۳۵) است. ویژگیهای شیمی کانی و سنگ کل نشاندهندۀ یک ماگماتیسم بونینیتی برای الترامافیکها و کرومیتیتهای منطقه است. ماگماتیسم بونینیتی در افیولیتهای نیاباد-قلعهجی بهوسیلۀ ذوببخشی پریدوتیتهای تهی شده حاصل از یک گوشته باقیمانده بعد از خروج گدازه نوع MORA، تشکیل شده است. ویژگیهای شیمیایی پریدوتیتها، محدوده گوشته عمیق متمایل به محیط بالای پهنه فرورانش را معرفی می کند. مقایسۀ ویژگیهای شیمیایی پریدوتیتها، محدوده گوشته عمیق متمایل به محیط بالای پهنه فرورانش را معرفی می کند. مقایسۀ ویژگیهای شیمیایی پریدوتیتها، محدوده گوشته عمیق متمایل به محیط بالای پهنه فرورانش را معرفی می کند. مقایسۀ جلوی قوس اقیانوسی شکل گرفته در حاشیۀ قاره زون سنندج-سیرجان جایگیری کردهاند.

واژههای کلیدی: افیولیت، پتروژنز، شیمی کانی، سروآباد، زاگرس.

مقدمه

افیولیتهای زاگرس بخش از افیولیتهای ایران است که از شمال غرب به افیولیتهای مدیترانه شرقی و از جنوب شرق به افیولیتهای اسماعیل در عمان متصل میشود که امروزه گسل زاگرس در محل این زمیندرز دیده میشود [۱]. افیولیتهای زاگرس طی کرتاسه پایانی-پالئوسن جایگزین شدهاند [۲]، [۳]. گسل تراستی زاگرس محل یکی از شاخههای نئوتتیس به شمار میرود که در پرمین شروع به باز شدن کرده و در تریاس به بیشترین وسعت خود رسیده است [۴]، [۵]. فرورانش پوسته اقیانوسی نئوتتیس به زیر خرده قاره ایران مرکزی، در نتیجه حرکت رو به شمال شرق قاره آفریقا، از آب]، [۵]. افیولیتهای زاگرس طی کرتاسه پایانی-پالئوسن جایگزین شدهاند [۲]، [۳]. گسل تراستی زاگرس محل یکی از شاخههای نئوتتیس به شمار میرود که در پرمین شروع به باز شدن کرده و در تریاس به بیشترین وسعت خود رسیده قاره آفریقا، از تریاس پایانی -ژوراسیک زیرین یعنی از زمان برخورد ایران مرکزی، در نتیجه حرکت رو به شمال شرق قاره آفریقا، از تریاس پایانی -ژوراسیک زیرین یعنی از زمان برخورد ایران مرکزی با بلوک توران آغاز و در کرتاسه بالایی [۶]، ائوسن میانی [۲] و یا الیگومیوسن بسته شده است [۴]، [۸]. در نتیجه این فرورانش، کمربندهای مالایی [۶]، ائوسن میانی [۲] و یا الیگومیوسن بسته شده است [۴]، [۸]. در نتیجه این فرورانش، کمربندهای مالایی [۶]، ائوسن میانی [۲] و یا الیگومیوسن بسته شده است [۴]، [۷]، [۸]. در نتیجه این فرورانش، کمربندهای ماگمایی سنندج-سیرجان در ژوراسیک-کرتاسه و ارومیه- دختر در ائوسن- نئوژن به موازات کوهزایی زاگرس شکل گرفته است [۳].

*نویسنده مسئول

نخستین بار [۹] در نقشهٔ زمینشناسی با مقیاس ۱/۱۰۰۰۰ پاوه و غرب پاوه، بخش مهمی از افیولیتهای کردستان را تحت عنوان افیولیت پیازه معرفی کردند که این مجموعه در جنوب مریوان نیز ادامه داشته و نهایتاً به افیولیت پینجوین در عراق متصل میشود. افیولیتهای زاگرس در شمال عراق (پینجوین) بهوسیلهٔ [۱۰] معرفی و بعد از آن بهوسیلهٔ محققان زیادی مطالعه و بررسی شده است [۱۱]، [۱۲]، [۱۳]، [۱۴]، [۱۵]. این محققان، سن افیولیتهای محور صحنه-پیرانشهر را ژوراسیک تا کرتاسه پایانی و محل تشکیل را به جزایر قوسی و محیط بالای پهنه فرورانش (supra-subduction zone) نسبت دادهاند.

[۴] سن رادیومتری پلوتونیکهای مرتبط با افیولیتهای سوپراسابداکشن محور صحنه-مریوان را ۲۷ تا ۵۵ میلیون سال و ماگماتیسم این محور را نتیجه فرورانش نئوتتیس در الیگوسن میدانند که این سن بهوسیلهٔ پژوهشهای دههٔ اخیر در منطقهٔ شمال غرب از هرسین تا سردشت تأیید شده است [۱۶]، [۱۷]، [۱۸]، [۱۹]. بررسیهای مذکور، میتواند شواهدی بر وجود یک سیستم فرورانش بین اقیانوسی-اقیانوسی در پالئوژن در نزدیکی لبهٔ زون سنندج-سیرجان در منطقه کردستان باشد.

پژوهشهای مختلف نشان میدهد که مجموعههای افیولیتی، در جایگاههای متفاوت ژئوتکتونیکی تشکیل میشوند [۲۰]، [۲۱]، [۲۲] و دادههای کانیشناختی و سنگشناختی پریدوتیتهای گوشته بالایی در این مجموعهها، برای ارزیابی فرایندهای مؤثر در تشکیل آنها و تعیین جایگاه زمینساختی مجموعههای افیولیتی، اهمیت ویژهای دارد [۳7]، [۲۴]، [۲۵]، [۲۶]. بررسی مجموعهٔ افیولیتی نیاباد-قلعهجی بهعنوان بقایایی پوسته اقیانوسی میتواند در شناخت بهتر شکلگیری کوهزایی زاگرس کارساز باشد. در این میان بهواسطه تحولات بعدی و دگرسانی بسیار شدید بخش پریدوتیتی افیولیتها، استفاده از شیمی کل محدودیتهای زیادی را ایجاد کرده است. با این وصف کانی کروم اسپینل موجود در مجموعه، بهدلیل مقاومتی که در برابر دگرسانی از خود نشان میدهند، بهگونهای که میتوان از آن بهعنوان شاخصهای پتروژنزی قابل اعتمادی بهمنظور تعیین ترکیب سنگی گوشته اولیه استفاده کرد [۲۳]. [۲۳].

بررسی شیمی کانی کروم اسپینل و کانیهای سیلیکاتی همراه آنها در پریدوتیتها، میتوانند در تعیین ترکیب مذاب مادر این سنگها، جایگاه زمین ساختی، درصد ذوببخشی، میزان فوگاسیته اکسیژن (fO₂)، ماهیت افیولیتی یا غیرافیولیتی، واکنش مذاب/سنگ و غیره به کار برده شود[۳۰]، [۳۳]، [۳۳]، [۳۳]، [۳۳]، [۳۵]. ترکیب شیمیایی کروم اسپینل تا حد زیادی به درجه و شرایط ذوب بخشی و نیز واکنش مذاب با سنگ بستگی دارد [۳۵]، [۳۳]. نسبت ([(Mg+Fe]) اسپینل در حال تعادل با الیوین، به دمایی بستگی دارد کـه در آن، تعادل صورت گرفته است [۳۵]، [۳۷]، [۳۸]، اسپینل در حال تعادل با الیوین، به دمایی بستگی دارد کـه در آن، تعادل صورت ماگما داشته، به گونهای که درجه و فربخشی یا میزان تههیشدگی خاستگاه را نشان میدهد و در محیطهای زمینساختی مختلف (مانند پشتههای میان اقیانوسی و زونهای فرورانش)، این نسبت متفاوت است [۳۶]،

در این پژوهش سعی شده است با استفاده از بررسیهای صحرایی، سنگ نگاری و شیمی کانی بخش الترامافیکی افیولیتهای نیاباد-قلعهجی (دونیت، ورلیت، سرپانتینیت و کرومیتیت) به بررسی کاربرد ژنتیکی آنها در تعیین پتروژنز و سرگدشت ژئودینامیکی مجموعه افیولیتی مذکور بپردازیم.

روش کار

در جریان بازدیدهای صحرایی ضمن جمعآوری اطلاعات سنگشناسی و ساختاری از واحدهای سنگی، تعداد ۵۰ نمونه با نمونه از واحدهای مختلف برداشت و از آنها مقطع نازک تهیه شد. براساس بررسیهای میکروسکوپی، تعداد ۷ نمونه با کمترین هوازدگی بهمنظور مشخص شدن ترکیب شیمیایی سنگ کل بهروش XRF با اسپکترومتر -ARL Advant XP در دانشگاه فرارای ایتالیا، تجزیه شدند. میزان L.O.I در دمای ۱۰۰۰ درجه اندازه گیری شد. کالیبراسیون دستگاهی با استفاده از منابع بینالمللی و تصحیح ماتریکس از روش پیشنهادی [۴۱] انجام شد. مقادیر عناصر کمیاب و کمیاب خاکی با استفاده از دستگاه طیفسنج و طیفسنج جرمی (ICP-MS) با طیف سنج حرارتی سری I-X بهدست آمد. محدودهٔ دقت اندازه گیری از ۲ تا ۷ درصد بوده است (جدول ۲). انجام تجزیههای الکترون میکروپروب نیز در مؤسسه تحقیقات ذخایر معدنی و علومزمین (CNR) در شهر پادوای ایتالیا با استفاده از دستگاه (EMPA نرمؤسسه تحقیقات ذخایر معدنی و علومزمین (CNR) در شهر پادوای ایتالیا با استفاده از دستگاه (و مدت در مؤسسه تحقیقات ذخایر معدنی و علومزمین (CNR) در شهر پادوای ایتالیا با استفاده از دستگاه (EMPA) زمان شمارش ۱۰۰ ثانیه بوده است. کالیبراسیون با استفاده از استاندارهای کانیهای طبیعی و مصنوعی انجام و ترمان شمارش ۱۰۰ ثانیه بوده است. کالیبراسیون با استفاده از استاندارهای کانیهای طبیعی و مصنوعی انجام و تصحیحات ماتریکس با روش PAP انجام گرفته است (جدول های ۱، ۲ و ۳).

زمينشناسي صحرايي

تحولات ژئودینامیک کمربند زاگرس در ارتباط با باز و بسته شدن نئوتتیس بین دو صفحه ایران و عربستان و فرورانش لیتوسفر اقیانوسی نئوتتیس با شیب بهسمت شمال خاور به زیر حاشیهٔ فعال پوسته قارهای ایران است [۳]. آثار فرورانش نئوتتیس و برخورد قارهای همراه آن در این منطقه، با جایگیری افیولیتهای خوی، کردستان، کرمانشاه و نیریز همراه است که در امتداد راندگی اصلی زاگرس معروف به زون خردشده جای گرفتهاند [۳]. [۴۲]. از جنوب غرب به شمال شرق منطقه بررسی سه زون متفاوت سنگی شامل زیرزون بیستون-اورامان، مجموعه افیولیتی و زون میندج سیرجان را میتوان مشاهده کرد (شکل ۱).

مجموعه آهکی بیستون ⊣ورامان شامل مجموعه آهکهای مزوزوئیک از اواخر تریاس تا اواخر کرتاسه است [۸] که بخشی از زون زاگرس در لبه شمالی صفحه عربی است. در اثر فشارش ناشی از کوهزایی این بخش بسیار اوج گرفته و فشرده شده است. در لبه منتهی به تراست اصلی زاگرس باریکهای از رسوبات (بیشتر آهکی) اولیگومیوسن معادل سازند قم با ناپیوستگی دگرشیب روی آهکهای کرتاسه قرار گرفته است.

زون سنندج-سیرجان در این منطقه بیشتر شامل دگرگونههای اسلیت-فیلیتی با میان لایههای آهک دگرگون شده و دایکهای بازیک است که در بخشهای نزدیک تراست به شدت میلونیتی و اولترامیلونیتی شدهاند. در نزدیکیهای تراست اصلی زاگرس مجموعههای دگرگونی و مجموعه افیولیتی روی هم تراست شدهاند و یک مجموعه بسیار درهم ریختهای را بوجود آورده است [10]، [۴۳].

مجموعه افیولیتی کردستان در کامیاران و سروآباد (Sawlava) دارای گستردگی چشم گیری است. با این وجود در سایر نقاط طول مسیر تراست اصلی زاگرس در استان کردستان افیولیتها بهصورت باریکهای متشکل از یک یا چند واحد سنگی افیولیتی رخنمون دارند و هیچ گاه بهطور کامل قطع نمی شود. از شمال غرب کامیاران بهسمت سروآباد و سپس جنوب مریوان در مرز ایران و عراق واحدهای عدسیوار الترامافیکی بههمراه مجموعههای بازالتی، گابروئی و بعضاً رادیولاریتی و پلاژیوگرانیتی مشاهده میشوند (شکل۱). افیولیتهای منطقه سروآباد شامل دو نوع افیولیت در دو جایگاه متفاوت از هم هستند که از نظر سنی هم متفاوت هستند: اول افیولیتهای کرتاسه یا قدیمیتر که در امتداد تراست اصلی زاگرس بهصورت عدسیهای گسیخته شده و پشت سرهم دیده میشوند و دوم افیولیتهای جوان با سن ائوسن [17] با فاصله ده کیلومتری بهسمت سنندج سیرجان در منطقه دیده میشوند و شکل ۱). این پژوهش روی شامل گدازههای بازالتی گاهی با ساخت بالشی، میکروگابرو، گابروایزوتروپ و پگماتوئیدی همراه با عدسیهای الترامافیک بیشتر سرپانتینی شده است (شکل ۲ آ). بهدلیل حضور توأم گسل اصلی زاگرس (MZF) و گسل جوان زاگرس (MZRF) در منطقه، بخش گوشتهای بهشدت بههم ریخته و سرپانتینی و برشی شده است (شکل ۲). درون شمل گدازههای بازالتی گاهی با ساخت بالشی، میکروگابرو، گابروایزوتروپ و پگماتوئیدی همراه با عدسیهای زاگرس (MZRF) در منطقه، بخش گوشتهای بهشدت بههم ریخته و سرپانتینی و برشی شده است (شکل ۲). درون شمل عدره می زاگرس (MZRF) در منطقه، بخش گوشتهای به شدت بهم ریخته و سرپانتینی و برشی شده است (شکل ۲). درون شدت بودینه و تکهتکه شدهاند. از جمله این قطعات میتوان به عدسیهای کوچک کرومیتیت اشاره کرد. عدسیهای کرومیتیتی دارای ضخامت کمتر از ۱ متر و بهصورت اشکال نامنظم، بدون لایهبندی و ذخیره بسیار کره در درون سرپانتینیتهای منطقه دیده میشوند (شکل ۲ پ). بررسی پتروگرافی تودههای کرومیتی نشان میدهد که برومیتیتهای تودهای در بستر کم حجمی از سرپانتینیت قرار گرفتهاند با این که گاهی سرپانتینی شدن کاملاً آثار بافتی فاز قبلی را از بین برده است ولی بهنظر می رسد ماهیت اولیه این خمیره عموماً دونیتی باشد.



شکل ۱. نقشهٔ زمینشناسی منطقه بررسی شده که بر اساس بررسیهای صحرایی و استفاده از نقشه ۱/۱۰۰۰۰ پاوه و غرب پاوه [۹] تهیه شده است. محدودهٔ مطالعاتی روی نقشهٔ ایران با چهارگوش قرمز نشان داده شده است.



شکل۲. آ) ارتباط واحدهای اصلی مجموعه افیولیتی جوان در روستای میانه دید به طرف جنوب، ب) پریدوتیتهای قدیمیت در امتداد تراست زاگرس در نمایی نزدیک که تبدیل به سرپانتینیت شدهاند، پ) رخنمون کوچکی از عدسی کرومیت در سرپانتینیتهای قدیمیتر

پتروگرافی

۱. پريدوتيت

بریدویتیتهای سالم در بخش مربوط به افیولیتهای جوان [۴۳] و سرپانتینیتهای کامل در بخشهای بررسی شده دیده میشوند. بخش الترامافیک در امتداد تراست اصلی زاگرس میشود بخش عمدهٔ پریدوتیتهای امتداد تراست سرپانتینیت شدهاند و کروماسپینل تنها کانی سالم آنها است. در معدود جاها قطعات کوچکی از کانی اولیوین و کلینوپیروکسن بهصورت سالم دیده میشوند. دونیتها با بافت مشبک که حاصل شکستگیهای الیوین است دارای کلینوپیروکسن کمتر و کروماسپینل بیشتری نسبت به ورلیت هستند (شکل ۳ آ). ورلیت با بافت دانهای و انباشتی دارای کانیهای الیوین (19–88–70)، کلینوپیروکسن (دیوپسید-کلینوانستاتیت)، کروم اسپینل و مگنتیت هستند (شکل ۳ ب). اسپینل بهرنگ قرمز تا قهوهای تیره است و در مواردی حاشیهای سیاه در اطراف و درون شکستگیهای آن دیده میشود که بهدلیل افزایش اکسیدهای آهن در این مناطق است [۴۴]. در بیشتر رخنمونهای نزدیک گسل دونیتها و ورلیتها شواهدی را در خود ثبت کردهاند که نشان گر تعلق آنها به گوشتهٔ بالایی و تحمل شرایط دما و فشار بالا است (نظیر خردشدگی بلورها، ماکل مکانیکی و خاموشی موجی). کشیدگی کانیها، شواهد تبلور دوباره دمای فشار بالا است (نظیر خردشدگی بلورها، ماکل مکانیکی و خاموشی موجی). کشیدگی کانیها، شواهد تبلور دوباره دمای درگرشکلی دمای بالای گوشتهای باشد [۳۳]، [۴۶]. خلاصهای از پتروگرافی مجموعه نیاباد-قلعهجی در جدول ۱ آوره شده است.

۲. سريانتينيت

پریدویتیتهای نیاباد-قلعهجی بهصورت گسترده سرپانتینی شدهاند بهطوری که غالب آنها به سرپانتینیت تبدیل شدهاند (شکل ۳ پ). الیوینها بهشدت شکسته و خرد شدهاند و در سطوح شکستگیها آنها، سرپانتین تشکیل شده است. شروع سرپانتینی شدن با کانیهای ریز و تودهای از گروه سرپانتینها است. در ادامه کانی سرپانتین با بافت فیبری در امتداد شکستگیها رشد کرده است. در مواردی بقایای کانی الیوین را میتوان در هسته بافت مش مشاهده کرد. کانیهای سیلیکاته موجود در دانههای کروم اسپینل هم به سرپانتینیت و کلسیت دگرسان شده و کلسیت ثانویه شکستگیهای موجود در مرز دانههای کروم اسپینل را پر کرده است. ۳. کرومیتیت

از لحاظ ساختی نهشتههای کرومیتی منطقه به شکلهای افشان، انبانهای و نودولار دیده میشوند. دانههای کرومیت همچنین در پارهای اوقات تحت فشارهای تکتونیکی خرد شده و ساخت برشی با شکستگیهای کاتاکلاستیک نشان میدهند. در هنگام جابهجاییهای تکتونیکی دانههای کرومیت ممکن است متحمل دگرشکلیهای کاتاکلاستیک از جمله خرد شدن و دورشدن از شکل اولیه تبلور ماگماتیک شوند و بافت برشی حاصل شود. بلورهای ساب هدرال کرومیت اغلب آثار گردشدگی را نشان می دهند. در کرومیتیتهای انبانهای دانههای کرومیت کاملاً بهصورت متراکم قرار گرفته و با اختصاص دادن بیش از ۹۰ درصد حجمی سنگ به خود، فضای بین دانهای اندکی برای حضور فازهای سیلیکاته باقی مانده است (شکل ت).



شكل ۳. تصاویر میكروسكپی مجموعه نیاباد-قلعهجی. آ) دونیت با بافت مشبك الیوین كه در محل شكسـتگی بـه سرپانتین تبدیل شده، و ندرتاً كلینوپیروكسن و كروم اسپینل. در بعضی از نمونهها كروم اسپینل تا ۵ درصد از كـل سنگ را تشكیل می دهد (بخش جوان افیولیتها)، ب) تصویر ورلیت دارای بافت مش با كانیهای خود شكل الیوین و كلینوپیروكسن بی شكل كه ما بین الیوینها را پر كردهاند. الیوین در محل شكستگیها به سرپانتین تبدیل شده است (بخش جوان افیولیتها)، پ) تصویر سرپانتینیت دارای كروم اسپینل و رگههای كلسیتی حاصل از آلتراسیون كامـل سنگهای الترامافیكی (بخش قدیمی تر افیولیتها)، ت) پرشدن فضای بین كـروم اسپینلهـای شـكل دار توسـط كانیهای سرپانتین (بخش قدیمی تر افیولیتها)، ت) پرشدن فضای بین كـروم اسپینلهـای شـكلدار توسـط كانیهای سرپانتین (بخش قدیمی تر افیولیتها)، الیوین ان كل كلینوپیروكسن Cpx، سرپانتین تبدیل شده كانیهای سرپانتین (بخش قدیمی تر افیولیتها)، الیوین ان كان كریزوتیل داتا، سرپانتین معه، كانی كانی كانی كروم اسپینل روم اسپینل Ser، كلسیت Atg، كاریت التا، مگنتیت Mag، كریزوتیل Str

Rocks Name	Texture	main minerals in order	Secondary Minerals	outcrop in complex
Dunite	Granular	Ol, Cr-Sp, Cpx	Sr, Cal, Tal, Chl	10%
Wehrlite	Cumulate	Ol, Cpx, Cr-Sp	Sr, Chl, Tal, Ser	10%
Serpentinite	Mesh, Fibrous	Chrys, Antig, Cr-Sp	Cal, Tal, Chl	79%
Chromitite	Granular	Cr-Sp, Mt, Ol, Cpx,	Sr, Cal, Chl	1%

جدول ۱. خلاصهای از کانیشناسی و پتروگرافی سنگهای الترامافیکی در افیولیتهای نیاباد-قلعهجی. علایم اختصاری کانیها از [۴۷] گرفته شدهاند.

ژئوشیمی پریدوتیتها

تجزیهٔ سنگ همهٔ شش نمونه پریدوتیتی و یک نمونه کرومیتیت منطقه در جدول ۲ آورده شده است [۳۴]. محتوی SiO2 پریدوتیتها از ۲۲/۵ تا ۴۵/۶۸ درصد متغیر است. همچنین نمونهها دارای مقادیر فراوان MgO (% SiO2-46.35wt) و طیف گستردهای از (% ۴۵/۱۰ -۵.10) CaO (%) (% 40.88-46.35wt) و طیف گستردهای از (% ۵۱/۱۰ -۵.10) CaO (%) (% ۲۵/۱۰ -۵.10) TiO2 هستند. [20] از عمدهترین عناصر غیرمتحرک در پریدوتیتهای سرپانتینیزه شده است [۴۸] و میزان CaO نیز با فراوانی کلینوپیروکسنها ارتباط دارد [۴۹]، بنابراین میزان کم CaO و 20] در پریدوتیتهای منطقه نشاندهندهٔ میزان کم کلینوپیروکسن ها ارتباط دارد [۴۹]، بنابراین میزان کم CaO و 20] نمونههای پریدوتیتهای منطقه نشاندهندهٔ میزان کم کلینوپیروکسن در نمونههای پریدوتیتی است. مقادیر فراوان L.O.1 در نمونههای پریدوتیتی نیز به سرپانتینی شدن گسترده در آنها نسبت داده میشود. نمونه کرومیتیتی هم دارای میزان نمونههای پریدوتیتهای منطقه نشاندهندهٔ میزان کم کلینوپیروکسن در نمونههای پریدوتیتهای سرپانتینی شباهت را نیز با نمونههای پریدوتیتی معنان و ماوات دارد [۲۸] .[۵۰]. همچنین با توجه به میزان 20] Algo کرومیتیتهای معدنی عمان و ماوات دارد [۲۸] .[۵۰]. همچنین با توجه به میزان 20] Algo مجموعه کردستان در موقعیت دارای IA پایین قرار می گیرد [۵۱]. [۲۲]. تغییرات اکسیدهای انتخابی در پریدوتیتهای ترکیب گوشته اولیه [۳۵] نیز در نمودارها برای مقایسه وجود دارد. میزان 20] SiO انتخابی در پریدوتیتهای مقایسه شده است. همبستگی مثبت MgO با MgO در آمان است منعکس کننده فرآیندهای کومولیتی (انباشتی) مقایسه شده است. همبستگی مثبت MgO با MgO نیز ممکن است منعکس کننده فرآیندهای کومولیتی (انباشتی)

 Ele	Q-9	Q-12	Q-11	Q-42	Q-43	R-11	P-27
Rock		Yo	Older peridotite	Older chromitite			
SiO ₂	40,04	42,72	47,. V	47,00	۴۰,۵۸	40,81	17,1
TiO ₂	۰,۰۳	۰,۱۳	۰,۱۰	٠,١١	۰,۰۸	۰,۰۲	۰,۳۹
Al ₂ O ₃	۰,۸۹	۱,۷۵	۳,۰۹	۱,۸۶	۱,۵۰	۰,۷۵	۱۰٫۸۰
FeO	٨,•۴	۵۹, ۱۰	٩,٣۶	٩,٩٠	۱۰,۷۶	٨,٨٠	۱۷,۵۷
Fe ₂ O ₃							۲,۶۸
MnO	۰,۱۴	۰,۱۴	۰,۱۳	۰,۱۵	٠,١٧	۰,۱۶	۹۸,۰
MgO	40,04	44,84	47,17	40,07	49,80	44,09	۴۰,۸۸
CaO	۰,۳۱	۰,۲۲	١,١٣	۰,۴۳	۰,۵۶	•,••	۱۴,۷۰
Na ₂ O	۰,۰۱	nd	nd	nd	nd	nd	nd
P ₂ O ₅	nd	nd	nd	۰,۰۱	nd	nd	nd
LOI	١٠,٠٧	11,01	11,81	٧,٢٨	٧,۶۶	17,80	۲,۹۸
Total	۱۰۰,۰۵	99,91	٩٩,٩٧	99,99	99,9٣	۱۰۰,۰۲	۱۰۰,۵۰
Cr	۲۳,۹۳	1881	1818	1918	1880	7989	171747
Ni	7998	۱۸۸۵	7117	١٨٠٢	1789	1901	277

ر حسب ppm [۴۳]	روش XRF بر	اصلی و فرعی با	کردستان، عناصر	سنگ پريدوتيتهاي	ايج تجزيهٔ کل	جدول ۱. نتا
----------------	------------	----------------	----------------	-----------------	---------------	-------------



شکل۴. دیاگرامهای دوتایی SiO₂ ،SiO₂ و CaO در مقابل MgO در پریدوتیتهای مجموعه افیولیتی منطقه. نمونه گوشته اولیه [۵۳] در نمودارها برای مقایسه گنجانده شده است.

شیمی کانیها

كروم اسپينل

در سنگهای پریدوتیتی بررسی شده، بیش تر فازهای سیلیکاتی تشکیل دهندهٔ این سنگها به کانیهای ثانویه (عمدتاً سرپانتین) دگرسان شدهاند، ولی کروم اسپینل موجود در این سنگها در بیش تر موارد بدون تغییر مانده است، زیرا اسپینل مقاومترین فاز کانی شناسی در برابر دگرسانی و ذوب بخشی در پریدوتیتها به شمار می رود [۲۳]. [۲۶]. (۲۶]. زیرا اسپینل مقاومترین فاز کانی شناسی در برابر دگرسانی و ذوب بخشی در پریدوتیتها به شمار می رود [۳۲]. [۲۶]. کروم اسپینل های موجود در سنگهای بررسی شده، تعداد ۶۰ نقطه از کانی کروم اسپینل موجود در کرومیتیت، دونیت و ورلیت تجزیهٔ نقطهای شدند و فرمول ساختاری آنها بر اساس ۴ آنیون و ۳ کاییون محاسبه شده است (جدولهای ۵). اسپینلهای موجود در پریدوتیتها از نوع آلومینیم بالا (%25<40). ۲۶ کروم اسپینل موجود در کرومیتیتها از نوع کروم بالا است. ترکیب شیمی کروم اسپینلها از مرکز به حاشیه همگن و فاقد او سینل موجود در کرومیتیتها از نوع کروم بالا است. ترکیب شیمی کروم اسپینلها از مرکز به حاشیه همگن و فاقد اسپینل موجود در کرومیتیتها از نوع کروم بالا است. ترکیب شیمی کروم اسپینلها از مرکز به حاشیه همگن و فاقد اسپینل موجود در کرومیتیها از مرکز به حاشیه همگن و فاقد اسپینل موجود در کرومیتیتها از نوع کروم بالا است. ترکیب شیمی کروم اسپینلها از مرکز به حاشیه همگن و فاقد است. در نمودار 2303، دولوی (۲۰/۰ تا ۲۰/۰) و در پریدوتیتهای بررسی شده (۲۸/۰ تا ۲۰/۰) و نو پریدوتیتهای بررسی شده (۲۸/۰ تا ۲۰/۰) است. در نمودام در درومیتی در محدوده آلومینیوم زیاد قرار می گیرند (۱۵] (شکل ۵ آ). زیاد بودن آ ۸ در اسپینلها از مشخصه کروماسپینلهای مربرسی شده (۲۸/۰ تا ۲۰/۰) و در پریدوتیتهای بررسی شده مرا۰) در اسپینلها از است. (۲۶]، که این دو ویژگی در کروم اسپینلهای مورب است (۲۶)، می این در محدوده آلومینیوم زیاد قرار می گیرند (۱۵] (شکل ۵ آ). زیاد مون ای موجود کرومیتیتی و وی می مونه می مونه می کروماسپینلهای مورب است (۲۶)، می ای در ای می می در ای در مونههای کرومیتیتی، دونیتی و مشخصه کروماسپینلهای مورب است (۲۸/۰ تا ۲۰/۰)، ۲۵/۰ و ۲۰/۰ تا ۲۵/۰ است. ۲۹/۰ است که بهترتیب کاهش می یابد در حالی که است (۲۶)، می برد و دو ۲)، می کرد ای ۲۰ است که بهترتیب کهش می یابد در حالی که می می ترتیب افزایش می یابد (جدول ۲). همبستگی معکوس بین ۲۳ و ۲0 سی می یر می می کروی بر می کری در می می می

براساس پژوهشهای [۵۶] میتوان بر پایهٔ میزان TiO₂ موجود در کروم اسپینلها، کانسارهای کرومیت لایه ای و نیامی (پودیفرم) را از یکدیگر جدا کرد، به گونه ای که مقدار TiO₂ در کانسارهای نیامی کم تر از ۰/۳ درصد است در حالی که مقدار این اکسید در انواع لایه ای بیش تر از ۰/۳ درصد است. زیرا در طی ذوب بخشی گوشته بالایی، Ti به شدت وارد مذاب می شود [۵۷]. در نمودار TiO₂ در برابر Cr₂O₃ (۵۵]، نمونه های کروم اسپینل موجود در کرومیتیت و ورلیتها در محدوده کرومیتهای انبانی قرار می گیرند (شکل ۵ ب). [۴۴] بیان می کند که هستههای کروم اسپینل با مقادیر ۱۳۵% ۲۰/۳ یا TiO₂ از مشخصه های سنگهای افیولیتی است. بر همین اساس، در نمودار TiO₂ در مقابل پا Cr₁C (۳۵]، کروم اسپینلهای موجود در کرومیتیت و ورلیتهای منطقهٔ بررسی شده متعلق به پریدوتیتهایی با ماهیت افیولیتی هستند (شکل ۵ پ). نمونه های دونیتی در نمودار سه تایی TiO



شکل ۵. آ) نمودار Cr₂O₃ در مقابل Al₂O₃، دانههای کروماسپینل کرومیتیت و دونیتها در محدوده کروم بالا و ورلیتها در محدوده آلومینیوم بالا قرار می گیرند [۵۱]، ب) موقعیت کروماسپینلهای منطقه در نمودار TiO₂ در برابر Cr₂O₃ [۵۸]، پ) نمودار TiO₂ در مقابل #Cr که محدوده افیولیتی از غیر افیولیتی تفکیک شده است[۵۹]، ت) موقعیت دونیتها در نمودار مثلثی Al-Cr-(Fe³⁺+2Ti) [۵۷]

اليوين

الیوین از کانیهای اصلی سنگهای الترامافیک رخنمون یافته در پریدوتیتهای بررسی شده است. با آگاهی از ترکیب شیمیایی الیوین میتوان ویژگیهای زمینساختی و مباحث مربوط به سنگزایی ماگما را بررسی کرد [۶۰]. الیوین در مجموعه نیاباد-قلعهجی دارای ترکیب شیمیایی تقریباً نزدیک بههم و در حد فاصل کریزولیت – فورستریت

جدول ۲. تجزیههای تک کانی کروم اسپینل در کرومیتیتهای نیاباد-قلعهجی. فرمول کروم اسپینل بر پایه ۴ آنیون و ۳ کاتیون محاسبه شده است.

			P27			P2	28		P28-3		P20		P20- 2	
Elem	١	۲	٣	۴	۵	١	۲	•	-	•	١	-	-	-
								core	mid ۲	۳rim		rim ۲	mid ۲	core ۲
SiO ₂	۰,۱۴	٠,٠٧	۰,۰۷	۰,۰۸	٠,١١	۱,۰۰	۰,۰۴	۰,۳۵	۰,۱۵	۲,۷۳	۱,۵۰	۱,۸۴	١,٢٣	۰,۸۲
TiO ₂	۰,۱۷	۰,۱۶	۰,۱۹	۰,۱۸	۰,۱۳	۰,۱۴	۰,۱۴	۰,۰۸	۰,۱۶	٠,١١	۰,۱۴	۰,۱۲	۰,۱۴	۰,۱۳
Al ₂ O ₃	۱۱,۲	۱۱,۰	11,07	۱۱,۳	۹۵, ۱۰	9,49	٩,۶٧	٧,۶٨	٩,٢٧	٧,٣۶	۹,۳۵	۸,۸۶	۸,۸۲	٩,۴١
	٧	٨		٩										
Cr ₂ O ₃	۵۶,۲	۵۶,۳	58,31	۵۶,۷	58,88	54,15	54,1	57,47	۵۵,۲۹	49,89	۵۵,۳	۵۱,۶	۵۳,۲۷	۵۳,۵
	٧	۶		٣			۶				١	٨		٩
FeO	۲۰,۸	۲۰,۸	۲۰٫۸۲	۲۰٫۸	70,94	۲١,۸۷	22,9	۲۰,۷۹	22,38	19,70	22,2	۲١,٣	22,31	22,7
	١	۴		۵			١				۶	۵		۴
MnO	۳۴, ۰	۰,۳۲	۰٫۳۱	۰,۲۱	۳۱, ۰	۰,۲۰	۰,۱۲	۰,۱۵	٠,١٧	۰,۱۷	۰,۲۵	۰,۲۸	۲۷, ۰	۰,۲۸
MgO	۱۱,۳	۱۱,۱	11,17	۱۱,۰	11,778	11,84	۸, ۱۰	۱۳,۰۳	۱۱,۰۹	18,05	۴.۱۰	۵, ۱۰	17,08	۱۱,۱
	۶	١		٢			٣				١	٨		۴
CaO	•,••	۰,۰۳	۰,۰۲	۰,۰۵	۰,۰۴	۰,۱۶	۰,۱۴	۳,۷۰	۰,۱۶	5,59	۰,۰۹	۰,۰۱	• ,٣۴	١,١١
V_2O_5	•,••	•,••	• ,• •	•,••	•,••	۰,۲۹	۲۲, ۰	۰,۲۷	۰,۲۸	۰,۲۴	۰,۳۲	۲۱, ۰	۰,۳۰	۰,۲۵
NiO	۰,۱۲	٠,٠٩	۰,۰۷	٠,٠٧	۰,۰۶	٠,٠٩	۰,۱۰	۰,۰۸	۰,٠٩	۰,٩٠	۰,۰۸	٠,٠٩	٠,٠٩	۰,۰۷
ZnO	•,••	•,••	• ,• •	•,••	•,••	۰,۰۴	٠,٠٧	٠,٠۵	۰,۰۲	۰,۰۶	۰,۰۶	۰,۰۸	۰,۰۶	۰,۰۸
Total	۱۰۰,	۱۰۰,	۴, ۱۰۰	۱۰۰,	۱۰۰,۲	۱۰۰,۱	٩٩,٩	99,99	۹۹,۹۷	۸.۰۰	۹۹,۷	۹۹,۰	۱۰۰,۰	٩٩,٩
	۵	•	۵	٣	٢	٩	٧			•	٧	١	١	٩
Si	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	۰,۰۳	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۱	٠,٠٩	۰,۰۰	۰,۰۶	۰,۰۴	۰,۰۳
Ti	•,••	•,••	۰,۰۱	•,••	• ,• •	۰,۰۰	۰,۰۰	•,••	۰,۰۰	•,••	۰,۰۰	•,••	۰,۰۰	۰,۰۰
Al	۴۳, ۰	۴۳, ۰	۴۴, ۰	۴۳, ۰	•,۴٢	۰,۳۷	۳۸, ۰	۳۱,	۳۶, ۰	۰,۲۹	۰,۳۷	۴۳, ۰	۳۴, ۰	۳۷, ۰
Cr	۱,۴۵	1,40	1,44	1,40	1,40	1,47	۱,۴۳	1,47	۱,۴۵	١,٢٣	۱,۴۷	1,84	١,٣٩	1,47
Fe3+	۰,۱۱	٠,١١	٠,١١	٠,١١	۰,۱۲	۰,۱۴	۰,۱۸	۰,۲۵	۰,۱۷	۰,۲۳	۰,۱۵	۰٫۲۰	۰,۱۸	۰,۱۵
Fe2+	۰,۴۵	• ,۴۶	• ,49	۴۷, ۰	۴۵, ۰	•,۴۶	۴۷, ۰	• ,٣۴	• ,49	۳۱, ۰	۴۸, ۰	۳۹, ۰	۰,۴۵	۴۷,
Mn	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	•,••	۰,۰۰	• ,• •	• ,• •	•,••	۰,۰۰	•,••	• ,• •	۰,۰۰
Mg	۰,۵۴	۰,۵۴	۰,۵۴	۰٫۵۳	۵۵, ۰	۰٫۵۷	۰٫۵۴	۶٩, ۰	۵۵, ۰	۰,۷۹	۰٫۵۲	۶۸, ۰	٠,۶٠	۰,۵۶
Ca	•,••	•,••	•,••	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••	•,••	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••
Ni	•,••	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••	•,••	•,••	• ,• •	•,••	• ,• •	•,••
Tot. Cat	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰
Fe ₂ O ₃	4,47	4.09	۴,۳۱	4,47	۵.۰۳	۵.۸۵	٧,٠۶	9,58	<i>۶</i> ,۶۷	٩,٢٨	٣,٣٣	۲٫۸۲	٧.٠٣	۶.۰۹
FeO	١۶,٨	18,1	18,90	17,7	18,47	18,81	18,0	17,17	18,88	۱۰,۸۵	19,7	14,7	10,91	18,1
	٣	١		۶			۶				٨	١		۶
Cr#	۰,۷۷	۰,۷۷	۰,۷۷	۰,۷۷	۰,۷۸	٠,٧٩	۰,۷۹	۰٫۸۲	۰,۸۰	۰,۸۲	۰,۸۰	۰,۸۰	۰,۸۰	٠,٧٩
Fe ₂ +	۰,۴۵	• ,49	• ,49	۴۷,	۴۵, ۰	۰,۴۵	• ,49	۰,۳۴	• ,49	۰,۲۸	۴۸, ۰	۰,۳۷	۴۳,	• ,49
Mg#	۵۵, ۰	۰,۵۴	۰٫۵۴	۰,۵۳	۵۵, ۰	۰,۵۵	۰,۵۴	• ,99	۰٫۵۵	۰,۷۲	۰٫۵۲	• ,84	۰٫۵۷	۰,۵۴
Fe ₃ +	۰,۰۵	۰,۰۶	۰,۰۵	۰,۰۵	۰,۰۶	۰,۰۷	٠,٠٩	۰,۱۳	۰,۰۸	۰,۱۳	۰,۰۵	٠,١١	٠,٠٩	۰,۰۸
Cr+Al	۱,۸۸	١,٨٧	۱٫۸۸	۱٫۸۸	۱,۸۶	١,٧٩	١,٨١	١,٧٢	١,٨٢	۱٫۵۸	۱,۸۴	١,۶٨	۱,۷۴	۱,۷۸

		011			042-4 042-3							012				
Elem	١	۲	٣	١	<u>ر</u> بي ۲	٣	١	ر 12-5 ۲	٣	١	۲	<u>رات</u>	۴	۵		
SiO	•) •	• ٣٩	• • •	•••	• \•	• 17	• • ٩	• • ٧	• 10	•••	• 17	• 17	9	٢		
TiO	, ۳ ۴۳	۳ ۵۲	, ۲ 19	, w • ٩٨	• 90	• 99	, . ۳۹۰	, , F7F	۳.۳۳	, ω ٣ \ V	۳۰۱	,,,, ,,,,	۳ ۵۶	, , ۳ ۲۷		
Al ₂ O ₂	18.09	14.0	19.70	۱۸.۹	19.0	19.05	14.	17.0	15.	١۴.٨	10.	١٧.٠٨	15.50	10.17		
111203	.,	٨	,	•	۹	,	٣	۲.	۹.	λ	v v	,		,		
Cr ₂ O ₂	47.4	۴. ۲	F1 18	44 F	۴۳۵	FT 19	F1 F	417	۴١.	۴۲ ۸	47 9	4W W9	۴۰ ۵۳	۴۲ ۳ ۸		
- 2-5	,	γ		γ	۵		•	۴	٣	٣	٩		. ,	,		
FeO	14.08	۲۸.۶	17.41	۲۰.۴	۲۰.۶	50.80	۲۷.۳	۲۸.۱	۲۸.۸	18.0	10.1	14.10	۲۹.۸۰	57.58		
		١	,	٩	γ	,	γ	٣	۵	۵	٩	,				
MnO	• ,٣١	•,74	۰,۲۸	۰,۲۵	۰,۲۷	۰,۲۷	۰,۲۵	۳۳, ۰	۰,۳۲	۰,۳۰	۰,۳۱	۰٫۵۲	١,١٠	۰,۳۰		
MgO	14,17	۱۱٫۸	14,99	14,4	14,4	14,84	١٢,٣	17,7	11,9	17,7	١٢,٨	17,07	1.,88	17,77		
_		٢		۶	١		٢	٨	٣	۴	١					
CaO	• ,• •	۰,۰۲	٠,٠١	۰,۰۱	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۴	٠,٠۵	۰,۰۴	٠,٠١		
NiO	۰,۱۹	۰,۲۸	۰,۲۱	۰,۱۶	۰,۲۰	۰,۱۸	۰,۳۱	۰,۳۴	۰,۲۲	۰,۲۳	۰,۱۹	٠,١١	۰,۲۴	• ,78		
Total	٨. ١٠٠	۹۹,۷	۱۰۱,۰	۹۹,۷	٩٩,٩	۱۰۰,۰	٩٩,٨	٩٩,١	٩٨,٩	۹۹,۷	۹۹,۷	۱۰۰,۲	۱۰۰,۲	۱۰۰,۹		
	۴	٣	٧	γ	۵	•	۶	۴	١	۵	۵	١	٣	٢		
Si	• ,• •	۰,۰۱	•,••	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۰	• ,• •	۰,۰۱	• ,• •	• ,• •		
Ti	۰,۰۸	۰,۰۸	۰,۰۵	۰,۰۲	۰,۰۲	۰,۰۲	۰,٠٩	۰,۱۰	۰,۰۸	٠,٠٧	۰,۰۷	۰,۰۶	۰,۰۹	۰,۰۸		
Al	. ۶.	۵۵, ۰	۰,۷۱	۶٩, ۰	۰,۷۲	۰,۷۱	۰,۵۳	۴۸, ۰	۰ ۵۰	۰,۵۶	۰,۵۶	۶۳, ۰	۰,۵۴	۰,۵۶		
Cr	۱,۰۳	۱,۰۲	٠,٩٩	١,٠٨	۱,۰۶	١,•٧	۱,۰۵	۱,۰۵	۱,۰۵	١,٠٨	١,٠٨	١,٠٨	۱,۰۳	۱,۰۵		
Fe ₃₊	۰,۲۰	۰,۲۴	۰,۲۱	۰,۱۸	۰,۱۸	۰,۱۷	۰,۲۳	۰,۲۶	۰,۲۸	٢١,	٢١,	۰,۱۵	۲۶, ۰	۰,۲۳		
Fe ₂₊	۴۲, ۰	۰٫۵۲	۰,۳۶	۰,۳۵	۵۳, ۰	۰,۳۶	۰ ۵۰	۰ ۵۰	۰ ۵۰	۴۸, ۰	۴۶, ۰	۴۹, ۰	۰٫۵۴	۴۹, ۰		
Mn	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۳	۰,۰۱		
Mg	۶۵, ۰	۰,۵۶	۶۸, ۰	۶۷, ۰	۶۶, ۰	• ,99	۰٫۵۹	۰٫۵۹	۰٫۵۷	۰٫۵۸	٠,۶٠	۰,۵۶	۵۱,۰	۸۵, ۰		
Ca	۰,۰۰	۰,۰۰	• ,• •	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰	۰,۰۰		
Ni	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	• ,• •	۰,۰۱	• ,• •	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	• ,• •	۰,۰۱	۰,۰۱		
Tot.	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	۳,۰۰	٣,٠٠	۳,۰۰		
Cat. Fe ₂ O ₂	1 V T	۱۰ ۱	9.1V	vve	V 8A	V 6 1	9 69	۱ . ۷	118	A V A	1 1 2	874	۱. ۷.	9 1 9		
10203	,,,,,	•	(,))	,,,,	ι, ω	1,17	·,/ ·	λ	۲,	<i>x</i> , <i>ix</i>	//,//	,,,,	1,1	,,, ,		
FeO	1851	19.0	1477	۱۳۸	۱۳۷	۱۳۹۳	11.5	11.4	11.4	14.1	1 1 1	14 05	T. IV	۱۸ ۴ ۸		
100	17,11	۲,	,	۳,۳	۹	11,11	۴	٣	•	Δ	ç,,,	177,001	,,,,	17,10		
Cr#	. 57	• 50	• ^^	• 51		. 6.	• 5 7	• 59	. 61	. 66	. 66	. 58	. 99	• 80		
Fe ⁺² #	• .٣٩	۰.۴۸	· .٣۵	•.٣۵	۰.۳۵	۰.۳۵	•.49	•.49	• .49	•.۴۵	•.۴۳	• .48	• .07	• .48		
Mg#		•.07	• .90	. 99	• 50	•.90	•.04	•.04	•.04	•.۵۵	• .۵Y	•.04	•.۴٩	•.04		
Fe ⁺³ #		•.1٣	•,11	• ,1 •	•,1•	۰,۰۹	•.1٣	•,10	•,10	•,11	•,11	۰,۰۸	•,14	٠,١٣		
Cr+Al	1,88	1,08	1,89	1,77	١,٧٧	١,٧٧	۱,۵۸	1,07	۱,۵۵	1,84	1,84	١,٧١	١,۵٧	1,81		

ادامه جدول ۲:آنالیزهای تک کانی کروم اسپینل در دونیتهای نیاباد-قلعهجی. فرمول کروم اسپینل بر پایه ۴ آنیون و ۳ کاتیون محاسبه شده است.

Sample			C)9									
Elemen	١	۲	٣	۴	۵	۶	١	۲	٣	<u>۴</u>	۵	۶	٧
t													
SiO ₂	۰,۰۵	۰,۰۳	۰,۰۹	۰,۰۹	۰,۰۸	۰,۰۸	۰,۰۳	۰,۰۸	۰,۰۹	۰,۰۸	۲,۳۳	۰,۰۶	۶۵, ۰
TiO ₂	۰,۱۰	۰,۰۸	۰,۱۲	۰,۱۳	۰,۰۸	۰,۰۹	۰,۱۱	۰,۰۷	۰,۱۰	۰,۰۶	۰,۰۶	٠,١١	۰,۰۸
Al_2O_3	78,47	18,18	79,78	18,81	۲۷,۰۲	۲۷,۱۰	79,99	19,94	21,75	۲۸,۰	۲۰,۰۶	79,77	29,19
										۵			
Cr_2O_3	47,84	47,78	47,80	47,08	41,40	41,97	47,10	47,08	47,10	۴۰,۲	37,44	47,44	41,80
										٧			
FeO	10,07	۱۵٫۸۹	۱۵,۰۰	10,77	۱۶,۰۸	18,08	10,47	10,47	10,81	۱۵,۸	29,17	۱۵,۷۸	۱۵,۰۷
										١			
MnO	٠,٢١	٠,١٩	٠,١٩	۰,۲۱	۰,۲۰	۰,۲۲	۰,۱۷	۰,۲۰	۲۸, ۰	۰,۲۲	١,٢٢	۰,۲۱	٠,١٩
MgO	۱۵,۷۷	۱۵,۵۰	۱۵,۵۸	۱۵,۸۰	۱۵,۳۰	14,80	۱۵,۵۴	۱۵,۹۱	10,88	۱۵,۱	۱۵٫۸۹	۱۵,۵۴	18,10
										۶			
CaO	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۲	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۱	۰,۰۲	۰,۰۱	۰,۰۳	• ,• •	۰,۰۵
V_2O_5	• ,• •	۰,۰۰	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •
NiO	٠,١٠	۰,۱۵	۰,۱۲	۰,۱۳	۰,۱۷	۰,۲۳	۰,۱۳	۰,۱۵	۰,۱۲	۰,۱۶	۰,۲۱	۰,۱۴	۰,۱۷
ZnO	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •
Total	۵,۰۰۰	٨, ١٠٠	۳.۰۰	۴.۰۰	۲۰۰,۳	۴.۰۰	۵.۰۰	۵.۰۰	۱۰۰,۹	۹۸,۸	۴, ۱۰۰	۵. ۱۰۰	۱۰۰,۱
	٧	۵	٣	۵	٨	•	١	٧	٨	٢	١	۶	٩
Si	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۷	• ,• •	۰,۰۲
Ti	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •
Al	٠,٩١	۰,۹۱	۰,۹۳	۰,۹۱	۰,۹۴	۰,۹۴	۰,۹۳	۰,۹۲	۰,۹۴	۰,۹۷	۰,۷۱	۰,۹۱	١,٠٢
Cr	۰,۹۸	۰,۹۹	۰,۹۹	۰,۹۸	۰,۹۶	۰,۹۸	۰,۹۸	۰,۹۸	۰,۹۷	۰,۹۴	• ,٧٧	۰,۹۹	۰,۹۷
Fe ₃₊	۰,۱۰	۰,۱۰	۰,۱۰	۰,۱۰	۰,۰۹	۰,۰۷	۰,۰۹	۰,۱۰	۰,۰۸	۰,۰۸	۰,۳۷	۰,۱۰	• ,• •
Fe ₂₊	• ,٣١	• ,٣٢	۳۲, ۰	۰,۳۱	• ,٣٣	۰,۳۵	٠,٣٢	۰,۳۰	• ,٣٣	• ,٣٣	۰,۳۷	۰,۳۲	۰,۳۹
Mn	٠,٠١	۰,۰۱	٠,٠١	۰,۰۱	۰,۰۱	٠,٠١	• ,• •	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۱	۰,۰۳	۰,۰۱	۰,۰۱
Mg	.,89	۰,۶۸	۰,۶۸	۰,۶۹	· ,۶Y	.,84	۰,۶۸	.,89	• ,97	• ,87	• ,97	۰,۶۸	۸۵,۰
Ca	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •
Ni	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	• ,• •	۰,۰۱				• ,• •	۰,۰۱	• ,• •	• ,• •
Tot.	۳.۰۰	۳.۰۰	۳.۰۰	۳,۰۰	۳.۰۰	۳.۰۰	۳.۰۰	۳.۰۰	۳.۰۰	۳	۳.۰۰	۳.۰۰	۲,٩٨
Cat.													
Fe ₂ O ₃	4,47	4,79	۳,۴۱	4,47	4,79	۳,۲۰	۳,۸۹	4,44	۳,۶۱	۳,۷۹	18,84	۴,۳۸	۰,۰۰
FeO	17,00	17,97	۱۲,۸۸	17,74	۱۳,۲۵	14,11	17,97	17,41	18,88	۱۳,۴	14,47	۱۲,۸۳	۱۵,۵۷
										•			
Cr#	۰,۵۲	۰٫۵۲	۰٫۵۲	۰٫۵۲	۰٫۵۱	۰۵۱,	۰۵۱	۰٫۵۲	۰۵۱	۴۹, ۰	۰٫۵۲	۰٫۵۲	۴۹, ۰
Fe ⁺² #	۳۱, ۰	۰,۳۲	۳۲, ۰	۳۱, ۰	۳۳, ۰	۰,۳۵	۳۲, ۰	۰,۳۱	۳۳, ۰	۳۳, ۰	۰,۳۵	۰,۳۲	۰,۴۰
Mg#	۶٩, ۰	۶۸, ۰	۶۸, ۰	۶٩, ۰	۶۷, ۰	۶۵, ۰	۶۸, ۰	۶٩, ۰	۶۷, ۰	۶۷, ۰	۶۵, ۰	۶۸, ۰	٠,۶٠
Fe ⁺³ #	۰,۰۵	۰,۰۵	۰,۰۴	٠,٠۵	٠,٠۵	۰,۰۴	۰,۰۴	٠,٠۵	۰,۰۴	۰,۰۴	۰,۲۰	٠,٠۵	۰,۰۰
Cr+Al	١,٩٠	١,٩٠	١,٩١	١,٩٠	۱,٩٠	١,٩٢	١,٩١	١,٩٠	١,٩١	١,٩١	1,49	١,٩٠	۲,۰۰

ادامه جدول ۲:آنالیزهای تک کانی کروم اسپینل در ورلیتهای نیاباد-قلعهجی. فرمول کروم اسپینل بر پایه

۴ آنیون و ۳ کاتیون محاسبه شده است.

جدول۳. نتایج تجزیهٔ نقطهای الیوینهای موجود در پریدوتیتهای نیاباد-قلعهجی براساس درصد وزنی و دادههای محاسبات فرمول ساختمانی بر اساس ۴ اتم اکسیژن به همراه محاسبه اعضای پایانی آنها

Sa	Mi	SiO	TiO	Al2O	Cr ₂ O	FeO	Mn	Mg	Ca	Na ₂	Ni	Total	Mg	Fo	Fa
m	n	2	2	3	3		0	0	0	0	0		#		
Q4	١	40,7	۰,۰۲	٠,٠٠	٠,٠۵	11,7	۰,۱۵	۴۸,۰	۰,۱۰	•,••	۳, ۰	۲, ۱۰۰		۸۸,۳	
3		٨				۵		۵			•	•	۸۸, ۰	•	11,8
	۵	۴۰,۲	۰,۰۲	۰,۰۲	۰,۰۴	11,1	٢١,٠	۴۸,۳	٠,١١	• ,• •	۰,۲	۱۰۰,۲		٨٨,۴	11,4
		١				١		٢			١	•	۸۸, ۰	•	•
	١	41,7	۰,۰۰	۰,۰۳	۰,۰۲		۰,۱۵	۴٩,۵	٠,١٩	•,••	۰,۳	۷,۰۰		٩٠,۵	
		۴				۹,۱۵		٧			٩	۴	٠,٩٠	•	٩,۴٠
09	۶	۴۰,۷	۰,۰۱	• ,• •	۰,۰۳	٩,٢٠	٠,١٧	49,7	۰,۱۸	•,••	۰,۴	۴, ۱۰۰		٩٠,۴	_
		٨						•			۲	٩	۰,۹۰	•	۹,۴۰
	٧	۴۰,۶	۰,۰۰	۰,۰۳	•,••	۸,۸۲	٠,١٧	۵۰,۲	٠,١٧	۰,۰۵	۰,۴	۵, ۰۰۱		٩٠,٩	
		۴						٩			٢	٩	۰,۹۱	٠	٨,٩٠
	۱۵	۴۰,۴	۰,۰۲	۰,۰۰	•,••	۸,۸۳	٠,١٧	۵۰,۴	۰,۱۴	•,••	۰,۴	۴, ۱۰۰		۹۰,۸	
		٨						٣			۴	٩	۰,٩٠	٠	۹,۰۰
	۱۸	40,4	۰,۰۲	۰,۰۲	۰,۰۵	٨,٨٧	۰,۱۳	۵۰,۲	۰,۱۹	۰,۰۲	۰,۳	۳, ۱۰۰		٩٠,٩	
		۵						۴			٧	٧	۰,۹۱	•	۹,۰۰
	۲.	۴۰,۸	• ,• •	۰,۰۰	۰,۰۸	۸,۷۴	۰,۰۷	49,8	۰,۱۴	•,••	۰,۳	٩٩,٨۶		٩٠,٩	
		•						١			٩		۰,۹۱	•	۹,۰۰
	77	۴۰,۸	۰,۰۰	۰,۰۱	۰,۰۴	۸,۷۴	۰,۱۴	۴, ۵۰	۰,۱۸	•,••	۴, ۰	۷,۰۰۱		۹١,٠	
		٢						۵			٢	٩	۰,۹۱	•	٨,٨٠
	١	۴۰,۹	۰,۰۲	۰,۰۳	۰,۰۲		۰,۱۵	49,7	۰,۱۰	۰,۰۲	۳, ۰	۴, ۱۰۰		٨٩,٩	
Q4		۵				9,84		•			٢	۵	۰,۸۹	۵	٩,٨٩
2	۵	۴۰,۷	۰,۰۲	۰,۰۰	۰,۰۱	۱۰,۱	۰,۱۴	۴۸,۷	۰,۰۷	۰,۰۱	۰,۳	۲, ۱۰۰		٨٩,۴	۱۰,۴
		۵				١		٧			٣	•	۰,۸۹	۶	•
	۶	۴١,٠	۰,۰۰	۰,۰۰	• ,• •		۰,۱۴	49,7	٠,١١	۰,۰۱	۰,۲	۴, ۱۰۰		٩٠,١	
		•	_			٩,۵٢		۴	_		٨	١	۰,٩٠	•	۹,۷۵
Q1	٨	۳۹,۸	۰,۰۴	۰,۰۰	۰,۰۳	۱۰,۶	۰,۱۷	۴۸,۲	۰,۰۹	۰,۰۷	۰,۳	99,41		۶,۸۸	۱۱,۳
1		١				٩		•			•		۰٫۸۹	•	•

پتروژنز و محیط زمینساختی پریدوتیتها

TiO₂ و Cr# ،Mg اسینای اسپینلها در جای گاههای مختلف تکتونیکی متفاوت است و از مقادیر #Mg، سیم موجود در آنها میتوان بهعنوان ابزار تشخیص محیطهای تکتونیکی استفاده کرد [۶۱]. به اعتقاد [۶۲] ترکیب شیمیایی اسپینلها به خصوص میزان #Cr این کانیها یک فاکتور مناسب در تعیین تاریخچه تکتونوماگمایی سنگ میزبان است. با توجه به این که مقادیر 20³ و Cr₂O₃ موجود در کروم اسپینلها بهعنوان باقی ماندههای طبیعی از سیمی میزبان است. با توجه به این که مقادیر 20³ و Cr₂O₃ موجود در کروم اسپینلها بهعنوان باقی ماندههای طبیعی از پریدوتیت گوشته ای در نظر گرفته می شوند، بنابراین برای تشخیص ماهیت پریدوتیتها [۶۴] و برای جدایش انواع پریدوتیت گوشته ای در نظر گرفته می شوند، بنابراین برای تشخیص ماهیت پریدوتیتها [۶۴] و برای جدایش انواع مختلف ماگما، موقعیت زمین ساختی و منشأ گوشته ای کاربرد دارند [۳۳]. بر اساس ترکیب کروم اسپینلهای تجزیه شده روی نمودارهای #Cr در مقابل #Mg (16) (شکل ۶۰ A) و 20³ ماهی در مقابل ۶۰ مای در نظر گرفته می شوند، بنابراین برای تشخیص ماهیت پریدوتیتها [۶۴] و برای جدایش انواع شده روی نمودارهای #Cr در مقابل گوشته ای کاربرد دارند [۳۳]. بر اساس ترکیب کروم اسپینله مای موتویه معنوان می نواع شده روی نمودارهای پرسی شده در مقابل ۳0 (16) (شکل ۶۰ A) و 2013 در مقابل 20³ و شکل ۶۰ م)، مخوی می درسی شده در گستره پریدوتیتهای باقی مانده واقع شده و ویژگی های گوشته ای شبیه پریدوتیتهای سازنده نمونه های برسی شده در گستره پریدوتیتهای باقی مانده واقع شده و ویژگی های گوشته ای شبیه پریدوتیتهای سازنده نمونه های برسی شده در گستره پریدوتیتهای باقی مانده واقع شده و ویژگی های گوشته ای شبیه پریدوتیته ای سازنده آنها را پیشنهاد می کند [۵۸]. موقعیت نمونه ها در نمودار #Cr در برابر 102 [۳۶] نشان ده ده ته موسی می مویش ده ته منده ته موده میزان تا کروم اسپینلهای موجود، تهی شدگی منبع گوشته ای سازنده آنها را پیشنهاد می کند [۵۸]. موقعیت نمونه ها در نمودار #Cr در برابر 102 [۳۶] انسان ده ده ته ته مای ده در ته می ده در برابر 102 آ

علوم زمین خوارزمی (نشریه علوم دانشگاه خوارزمی)



نمونههای بررسی شده است (شکل ۶ پ). در نمودارهای #Cr در مقابل #Mg (شکل ۶، ت و ث)، کروم اسپینلهای کرومیتیتی دارای خاستگاه بونینیتی است (بخش قدیمی تر افیولیتها) در حالی که نمونههای کروم اسپینل دونیتی و ورلیتی دارای ماهیت MORB (بخش جوان تر) هستند.

شکل ۶. آ) موقعیت کروم اسپینلهای بررسی شده روی نمودار ۲۳ در مقابل Mg [۶۴]، ب) موقعیت نمونههای بررسی شده روی نمودار Al₂O₃ در برابر Cr₂O₃ [۶۵] برای تعیین منشأ اسپینلها. محدوده کرومیتیتهای عمان از [۵۰]، پینجوین [۱۳]، پ) خاستگاه تهیشده پریدوتیتها در نمودار ۲۳ در برابر TiO2 [۶۳]، ت) نمودار ۲۳ در مقابل Mg# [۳۶]. محدودههای بونینیت از [۶۳] [۶۶]، پریدوتیت Fore arc [۶۷]، پریدوتیتهای آبیسال [۳۶]. ث) نمودار ۲۳ در مقابل Mg# [۶۳]

بنابر بررسیهای [۶۸] اسپینل کرومیتیتهایی با میزان پایین #Cr پایین ، Al₂O₃ بالا و مقادیر گسترده TiO₂ نشان میدهد که از یک مذاب برجای مانده گوشته ای با ترکیب مورب متبلور شدهاند، در حالی که کرومیتهای با میزان زیاد #Cr، نشان گر تبلور از مذابهایی با ترکیب بونینیت است که خود حاکی از محیط پلیژنتیک بودن میزان زیاد #Cr ، نشان گر تبلور از مذابهایی با ترکیب بونینیت است که خود حاکی از محیط پلیژنتیک بودن میزان زیاد #Cr و TiO₂ هستند. مقدار #Cr و Cr و TiO₂ هستند. مقدار #Cr و TiO₂ هستند. مقدار #Cr افیولیتهای منطقه است. در این مناطق کرومیتها دارای میزان پائینی از 102 و TiO₂ هستند. مقدار #Cr افیولیتهای موجود در پریدوتیتهای آبیسال ۱۰ تا ۵۰ [۶۹] و پریدوتیتهای زون فرورانش ۳۸ تا ۱۰ است[۶۷].

مقدار زیاد ۲۹۳ در اسپینل پریدوتیت زونهای فرورانشی نسبت به پریدوتیتهای عمیق اقیانوسی را بهمیزان بالای ذوببخشی نسبت دادهاند [۴۰]، [۷۱]. میزان ۲۳ در کروم اسپینلهای کرومیتیتی و دونیتی بهترتیب از ۷۷ تا ۸۲ و ۵۸ تا ۶۵ متغیر است و به پریدوتیتهای زون فرورانشی نزدیک هستند، در حالی که این میزان در کروم اسپینلهای موجود در ورلیتها کمتر است و به پریدوتیتهای عمیق نزدیک است. در نمودار A12O3 در برابر CiO2، کرومیتهای موجود در کرومیتیت در محدودهٔ زون ابرفرورانش، ورلیتها در محدودهٔ مشترک ابرفرورانش و مورب و نمونههای دونیت با تیتان زیاد در محدودهٔ زون ابرفرورانش، ورلیتها در محدودهٔ مشترک ابرفرورانش و مورب و نمونههای کومولیتی و قرار گرفتن آنها در محدودهٔ قال قرار گرفتهاند (شکل ۷ آ). زیاد بودن مقدار اکسید تیتان در دونیتهای مسئله میتواند پیشنهاد دهندهٔ منشأ پلوم برای بخشهایی از واحد الترامافیک های منطقه است و این کرومیتها به ترکیب گدازه مادر بر میگردد و این مقدار در اثر شرایط ثانویه کمتر تغییر میکند، از اینزو، میتواند برای تعیین ترکیب ماگمای مادر استفاده شود [۳۶]، [۶۹]، [۸۶]. وجود الیوینهای غنی از آنجاکه میزان در میتوان در کرومیتها به ترکیب ماگمای مادر استفاده شود [۳۶]، [۶۹]، [۸۶]. وجود الیوینهای غنی از این در میتواند را در مران در مدان در این مقدار در اثر شرایط ثانویه کمتر تغییر میکند، از اینزو، میتواند محیطهای زون فرورانش [۳۷] است (شکل ۷ ب). در کرومیتیتهای منطقه بیان گر ترکیب ماگمای بونینیتی در استفاده از فرمول [۷۴] بدینصورت محاسبه کرد:

با به کار بردن دادههای وابسته به کرومیتیتهای منطقه در معادلهٔ مذکور،، مقدار Al₂O₃ گدازه اولیه تشکیل دهندهٔ این سنگها در حدود ۱۰/۷۴ تا ۱۰/۹۷ درصد به دست می آید. مقادیر بیش تر وابسته به ورلیت و دونیتها (۱۲/۰۷ تا ۱۴/۱۹) است. مقایسه مقادیر Al₂O₃ بهدست آمده از کرومیتیتهای کردستان با مقادیر این اکسید در الیوین بونینیتها (۱۱/۱–۱۰) و بونینیتهای آندزیتی (۱۳/۳–۱۱/۶) [۷۵] نشاندهندهٔ شباهت بسیار نزدیک آنها با یک دیگر است. نسبت FeO/MgO مذاب نیز با نسبت FeO/MgO کرومیتها و با استفاده از فرمول [۷۴] بهدست می آید:

Ln {FeO/MgO} spinel = { $0.47-1.07Y^{Al}$ spinel + $0.64Y^{Fe3}$ spinel + ln (FeO/MgO) melt} Y^{Als} pinel = Al /(Al + Cr + Fe3), Y^{Fe3} spinel = Fe³⁺/ (Al + Cr + Fe⁺³)

این نسبت برای ماگمای مادر کرومیتیتهای منطقه ۱/۱۷ تا ۱/۴۲ و برای نمونههای دونیتی و ورلیتی بهترتیب ۱/۹۲ تا ۱/۱۶ و ۱/۱۶ بهدست آمده است. مقدار این نسبت در الیوین بونینیتها ۳/۰-۶/۰ و در بونینیتهای آندزیتی ۱/۱۵–۱/۱۵ بوده است [۷۵] و مشابه ترکیب ماگمای مادر کرومیتیتهای مجموعه است. بنابراین میتوان ترکیب ماگمای بونینیتی را بهعنوان گدازه مادر کرومیتیتهای منطقه در نظر گرفت.



شکل ۷. آ) تغییرات (%TiO₂(wt نسبت به (%Al₂O₃(wt [۶۸] در کروم اسپینلهای موجود در سنگهای مختلف مجموعه کردستان و موقعیت آنها نسبت به محیطهای زمینساختی مختلف، ب) تعیین مذاب اولیه در نمودار 2O₁C در برابر Al₂O₃، با تغییرات از [۷۶] محدوده کرومیتهای ترودوس (Tr) از [۷۷] محدوده بونینیتها و بازالتهای پشتههای میان اقیانوسی (MORB) از [۷۷]

درجهٔ ذوببخشی و میزان گسترش در پریدوتیتهای بررسی شده

در پریدوتیتها معمولاً درجهٔ ذوببخشی بین ۵ تا حدود ۳۰ درصد متغیر است [۲۸]. با افزایش درجهٔ ذوببخشی سنگهای تهیشده یا به بیان دیگر در سنگهای پریدوتیتی مادر واقع در گوشته بالایی، مقدار الیوین به تدریج افزایش، مقدار کلینوپیروکسن به سرعت کاهش و مقدار ار توپیروکسن نیز در ابتدا به آرامی ولی پس از ناپدید شدن کلینوپیروکسن به سرعت کاهش می یابد [۶۹]. این تغییرات، بسته به ترکیب اولیه سنگ مادر در درجات ذوببخشی ۱۵ تا ۳۰ درصد رخ می دهند[۲۹]. در طول پدیدهٔ ذوببخشی، نه تنها نسبت فازهای موجود در تفاله کم و زیاد می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت Mg/Fe در الیوین و پیروکسنها و نیز نسبت می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت Mg/Fe در الیوین و پیروکسنها و نیز نسبت می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت Mg/Fe در الیوین و پیروکسنها و نیز نسبت می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت Mg/Fe در الیوین و پیروکسنها و نیز نسبت می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت Mg/Fe در الیوین و پیروکسنها و نیز نسبت می شود، بلکه ترکیب هر فاز نیز تغییر می کند. به عنوان مثال، نسبت مازه و تو و سنها و نیز نسبت می در در اسپینلها افزایش می یابد، در حالی که مقدار ۸۹ ا

به کمک ترکیب شیمیایی کروم اسپینلهای موجود در پریدوتیتهای به شدت دیرگداز مانند دونیت و هارزبورژیت می توان یک بر آورد اولیه از میزان ذوب بخشی به دست آورد [۷۹]. معمولاً چندین متغیر ترکیبی (برای نمونه #Cr اسپینل و محتوای Fo الیوین) برای بر آورد درجهٔ تهی شدگی پریدوتیتها بر اثر خروج مذاب از آنها استفاده می شوند [۳۶]. عدد کروم اسپینل در پریدوتیتها معیاری مناسب برای تعیین منشأ و درجهٔ تهی شدگی یک منبع گوشته ای است [۸۰] و افزایش مقدار #Cr اسپینل در پریدوتیتها نشان دهندهٔ افزایش درجهٔ ذوب بخشی است [۴۰]. بر اساس در نمودار #Cr اسپینل در برابر #Mg الیوین [۴۰] سنگهای بررسی شده مربوط به پریدوتیتهای آبیسال با ترکیب الیوین اسپینل هستند که متحمل ذوب بخشی حدود ۲۰ تا ۴۰ درصدی شده اند (شکل ۸ آ). با توجه به ایـن شکل نمونهها در محدوده روند OSMA قرار می گیرند؛ که حاکی از این است که تحول پریدوتیتهای گوشته ای غالباً ناشی از ذوب بخشی و خروج مذاب است. با توجه به نمودار #Cr در مقابل محتوای #Mg اسپینل [۷۰] هم درجهٔ ذوب شدگی نمونه های بررسی شده بین ۲۵ تا ۴۰ درصد است (شکل ۸ ب). درجات بالای تهی شدگی می تواند نشان دهندهٔ ذوب مجدد آن ها با حضور سیال باشد؛ زیرا شرایط آب دار باعث افزایش درجهٔ ذوب بخشی در پریدو تیت ها می شود [۸۸]. در پوسته اقیانوسی با گسترش شدیداً کند، پریدو تیت ها تغییر پذیری زیادی را در درجهٔ ذوب بخشی نشان می دهند [۸۲]. عموماً تغییرات میزان ذوب بخشی با تغییرات میزان گسترش هم بستگی دارد. براساس مقادیر متوسط Ca و IA در MORB ، حدود ۱۰ درصد ذوب متناسب با میزان گسترش گسترش کند و ذوب بخشی ۲۵ درصد متناسب با میزان گسترش سریع پوسته اقیانوسی است [۸۶]، [۸۳]. میزان ذوب محاسبه شده برای پریدو تیت های بررسی شده حدود (۲۵ تا ۴۵ درصد) بوده است که به معنی میزان گسترش تند برای منطقه بررسی شده است.



شکل ۸. آ) نمودار #Mg الیوینهای همزیست با کروم اسپینلها در برابر #Cr اسپینلها [۴۰]، ب) نمودار #Cr در مقابل Mg#. پریدوتیت آبیسال (ABP) از [۸۴]،[۸۵]. پریدوتیت Fore arc از [۶۹]، [۶۸]

نتيجهگيرى

افیولیتهای سروآباد (پیازه) خود شامل دو مجموعه افیولیت با دو سن متفاوت است که در بخش جوان تر با فاصله از تراست اصلی زاگرس در سمت زون سنندج-سیرجان قرار گرفته است. بخش قدیمی تر (محور نیاباد-قلعهجی) در محل تراست زاگرس به صورت یک مجموعه بهم ریخته ملانژی دیده می شود که بخش الترامافیک آن به سرپانتینیت تبدیل شده است.

بخش الترامافیکی مجموعه افیولیتی منطقه شامل دونیت، ورلیت بشدت سرپانتینی شده و کرومیتیت است که کرومیتیت بهصورت عدسیهای نامنظم با بافت انبانهای و افشان مشاهده در درون سرپانتینیتها میشود. کرومیتیتها فقط در امتداد تراستی یعنی بخش قدیمیتر افیولیتهای منطقه دیده می شوند. مطالعات شیمی کانی نشان میدهد که پریدوتیتهای منطقه از نوع پریدوتیتهای باقیمانده گوشتهای هستند که در نتیجه ذوببخشی ۲۵ تا ۴۵ درصدی از یک گوشته غنی شده بهوجود آمدهاند. بر پایهٔ شیمی کانیهای اسپینل و الیوین بهنظر میرسد که سنگهای پریدوتیتی منطقه پلیژنیک بوده است و ماهیت متغیر ابرفرورانشی نوع پیش کمان، آبیسال و حتی OIB را نشان میدهند. با توجه به ویژگیهای ژئوشیمیایی (محتوای زیاد AI و #Cr و میزان اندک Ti) ترکیب گدازه تشکیل دهنده کرومیتیتهای مجموعه نیاباد-قلعهجی نیز به گدازههای بونینیتی نزدیک بوده است و گوه گوشتهای در بالای زون فرورانش محتمل ترین مکان برای تشکیل گدازههای بونینیتی است، از اینرو، محیط فرورانش با فوگاسیته بالای اکسیژن را میتوان برای تشکیل کرومیتیتها هم پیشنهاد کرد. با استفاده از شواهد مختلف میتوان کرومیتیتها و مجموعه الترامافیک میزبان آن در محور نیاباد-قلعهجی را بخشی از گوشته زیر پشتههای در حال گسترش اقیانوسی در نظر گرفت که در شرایط فرورانش قرار گرفته است.

منابع

- Dilek Y., Furnes H., "Ophiolite genesis and global tectonic fingerprint of ancient oceanic lithosphere", GSA Bulletin, V. 123 No.3-4 (2011) 387-411.
- Agard P., Omrani J., Jolivet L., Mouthereau F., "Convergence history across Zagros (Iran): constraints from collisional and earlier deformation", Geologische Rundschau 95(2005): 401-419.
- Berberian M. King G.C.P., "Towards a paleogeography and tectonic evolution of Iran", Canadian journal of earth sciences, 18(2): (1981) 210-265.
- Moinevaziri H., Azizi H., Mehrabi B., Izadi F., "Oligocene magmatism in the Zagros Thrust zone (Sahneh-Marivan area): evidences for the second Neotethyan Subduction Occurrence in the Paleogene", Journal of Science, University of Tehran 34: (2008)113-122.
- Moinevaziri H., Akbarpour A., Azizi H., "Mesozoic magmatism in the northwestern Sanandaj-Sirjan zone as an evidence for active continental margin", Arabian Journal of Geosciences 8 (2015) 3077-3088.
- Alavi M., "Tectonics of the zagros orogenic belt of iran: new data and interpretations", Tectonophysics, 229 (1994) 211-238.
- 7. Azizi, H., Moinevaziri, H., "Review of the tectonic setting of Cretaceous to Quaternary volcanism in northwestern Iran", Journal of Geodynamics, 47 (2009) 167-179.
- Mohajjel M, Fergusson C. L., Sahandi M.R., "Cretaceous–Tertiary convergence and continental collision, Sanandaj–Sirjan Zone, western Iran", Journal of Asian Earth Sci, 21 (2003) 397-412.
- 9. Sabzehei M., Gourabjiri A., Eslamdoust F., "Geological map of Paweh and West Paweh 1/100000 scale", Geological Survey of Iran, Tehran (2010).
- Al-Hassan M.E., "Rare earth element pattern of layered gabbro of the Penjwin complex, NE Iraq", Ofioliti, 12 (1985) 437-444.
- 11. Mohammad Y. O., Maekawa H., Lawa F. A., "Mineralogy and origin of Mlakawa albitite from Kurdistan region, northeastern Iraq", Geosphere 3 (6) (2007) 624-64.

- 12. Mohammad Y. O., "Serpentinites and their tectonic signature along the Northwest Zagros Thrust Zone", Kurdistan Region, Iraq, Arabian Journal of Geoscience (2009).
- Aswad K. J., Aziz N. R., Koyi H. A., "Cr-spinel compositions in serpentinites and their implications for the petrotectonic history of the Zagros suture zone, Kurdistan region, Iraq", Geological Magazine, 148 (5-6) (2011) 802-818.
- 14. Yousif O. M., "Serpentinites and their tectonic signature along the Northwest Zagros Thrust zone, Kurdistan region, Iraq", Arabian Journal of Geosciences, 4 (1-2) (2009) 69-83.
- Nouri F., Azizi H., Golonka J., Asahara Y., Orihashi Y., Yamamoto K., Tsuboi M, Anma R., "Age and petrogenesis of Na-rich felsic rocks in western Iran: evidence for closure of the southern branch of the Neo-Tethys in the Late Cretaceous", 671 (2016) 151-172.
- ۱۶. رحیمزاده ب.، حسنزاده ج.، مسعودی ف.، "زمینشیمی و سن سنجی گابروهای افیولیتی سه ول آوا-شمال غرب ایران؛ نشریهٔ علوم دانشگاه خوارزمی، جلد ۱۳، شمارهٔ ۴ (۱۳۹۲).
- Azizi H., Tanaka T., Asahara Y., Chung S. L. Zarrinkoub, M. H., "Discrimination of the age and tectonic setting for magmatic rocks along the Zagros thrust zone, northwest Iran, using the zircon U-Pb age and Sr-Nd isotopes", Journal of Geodynamics 52 (2011) 304-320.
- Azizi H., Kazemi T., Asahara Y., "A-type granitoid in Hasansalaran complex, northwestern Iran: Evidence for extensional tectonic regime in northern Gondwana in the Late Paleozoic", Journal of Geodynamics, 108 (2017) 56-72.
- Ao S., Xiao W., Khalatbari Jafari M., Talebian M., Chen L., Wan B., Ji W. and Zhang Z., "U-Pb zircon ages, field geology and geochemistry of the Kermanshah ophiolit (Iran); from continental rifting at 79 Ma to oceanic core complex at ca. 36 Ma in the southern Neo-Tethys", Gondwana Research 31 (2016) 305-318.
- 20. Morishita T., Hara K., Nakamura K., Sawaguchi T., Tamura A., Arai S., Okino K., Takai K. and Kumagai H., "Igneous, alteration and exhumation processes recorded in abyssal peridotites and related fault rocks from an oceanic core complex along the Central Indian Ridge", J. Petrol., 50 (2009) 1299-1325.
- Dare S. A. S., Pearce J. A., McDonald I., Styles M. T., "Tectonic discrimination of peridotites using fO₂-Cr-NO and Ga-Ti-Fe³⁺ systematics in chrome-spinel", Chemical Geology 261 (2009) 199-216.
- 22. Khalatbari Jafari M., Babaie H., Elyas Moslempour M., "Mid-ocean-ridge to suprasubduction geochemical transition in the hypabyssal and extrusive sequences of major Upper Cretaceous ophiolites of Iran", in Sorkhabi, R., ed., Tectonic Evolution, Collision, and Seismicity of Southwest Asia: In Honor of Manuel Berberian's Forty-Five Years of Research Contributions: Geological Society of America Special Paper 525 (2016) 229-290.
- 23. Ahmed A. H., Arai S., Abdel-Aziz Y. M., Rahimi A., "Spinel composition as a petrogenetic indicator of the mantle section in the NW Eoproterozoic Bou Azzer ophiolite, Anti-Atlas, Morocco", Precambrian Research, 138 (2005) 225-234.

- 24. Uysal I., Zaccarini F., Garuti G., Meisel T., Tarkian M., Bernhardt H. J., Sadıklar M. B., "Ophiolitic chromitites from the Kahramanmaraş area, southeastern Turkey: their platinum group elements (PGE) geochemistry, mineralogy and Os-isotope signature", Ofioliti 32 (2007) 151-161.
- 25. Caran S., Coban H., Flower M. F. J., Ottley, C. J., Yilmaz, K., "Podiform chromitites and mantle peridotites of the Antalya ophiolite, Isparta Angle (SW Turkey): Implications for partial melting and melt-rock interaction in oceanic and subduction-related settings", Lithos, 114 (2010) 307-326.
- 26. Gonzelez-Jimenez J. M., Proenza J. A., Camprubi A., Centeno-Garcia E., Gonzalez-Partida E., Griffin W.L., O'Reilly S.Y., Pearson N.J.,"Chromite deposits at Loma Baya: petrogenesis and clues for the origin of the coastal Guerrero Composite Terrane in Mexico", 11th Biennial meeting SGA, Chile (2011).
- 27. Ahmed A. H., Arai S., Abdel-Aziz Y. M., Ikenne M., Rahimi A., "Platinum-group elements distribution and spinel composition in podiform chromitites and associated rocks from the upper mantle section of the Neoproterozoic Bou Azzer ophiolite, Anti-Atlas, Morocco", Journal of African Earth Sciences 55 (1) (2009) 92-104.
- Ismail S. A., Mirza T. M., Carr, P. F., "Platinum-group elements geochemistry in podiform chromitites and associated peridotites of the Mawat ophiolite, northeastern Iraq", Journal of Asian Earth Sciences, 37 (2010) 31-41.
- 29. Xu Z., Han B. F., Ren R., Zhou Y. Z., Zhang L., Chen J. F., Su L., Li X. H., Liu, D. Y., "Ultramafic-mafic mélange, island arc and post-collisional intrusions in the Mayile Mountain, West Junggar, China: Implications for Paleozoic intra-oceanic subductionaccretion process", Lithos, 132-133 (2012) 141-161.
- 30. Dai J. G., Wang C. S., Hébert R., Santosh M., Li, Y. L., Xu J. Y., "Petrology and geochemistry of peridotites in the Zhongba ophiolite, Yarlung Zangbo Suture Zone: Implications for the Early Cretaceous intra-oceanic subduction zone within the Neo-Tethys", Chemical Geology, 288 (2011) 133-148.
- 31. Pagé P., Barnes S. J., Bédard J. H., Zientek M. L., "In situ determination of Os, Ir, and Ru in chromites formed from komatiite, tholeiite and boninite magmas: Implications for chromite control of Os, Ir and Ru during partial melting and crystal fractionation", Chemical Geology 302-303 (2012) 3-15.
- 32. Park J. W., Campbell I. H., Eggins S. M., "Enrichment of Rh, Ru, Ir and Os in Cr spinels from oxidized magmas: Evidence from the Ambae volcano, Vanuatu", Geochimica et Cosmochimica Acta, 78 (2012) 28-50.
- 33. Ulrich M., Picard C., Guillot S., Chauvel C., Cluzel D., Meffre, S., "Multiple melting stages and refertilization as indicators for ridge to subduction formation", The New Caledonia ophiolite. Lithos, 115 (2010) 223-236.

- 34.Whattam S. A., Cho M., Smith, I. E. M., "Magmatic peridotites and pyroxenites, Andong Ultramafic Complex, Korea: Geochemical evidence for supra-subduction zone formation and extensive melt–rock interaction", Lithos 127 (2011) 599-618.
- 35. Arai S., "Petrology of peridotites as a tool of insight into mantle processes", a review, Journal of Mineralogy, Petrology and Economic Geology, 87 (9) (1992) 351-363.
- 36. Dick H. J. B., "Partial melting in the Josephine Peridotite; I, The effect on mineral composition and its consequence for geobarometry and geothermometry", American Journal of Science 277 (1977) 801-832.
- Irvine T. N., "Chromian spine1 as a petrogenetict indicator", Part 2. Petrologic applications', Gala. S. Earth Sci, 4 (1967) 71-103.
- Jackson E. D., "Chemical variation in coexisting chromite and olivine in chromitite zones of the Stillwater Complex", Economic Geology, Mono-Series 4 (1969) 41-71.
- 39. Evans B. W., Frost B. R., "Chrome spinel in progressive metamorphism: a preliminary analysis", Geochimica et Cosmichimica Acta 39 (1975) 959-972.
- 40. Arai S., "Characterization of spinel peridotites by olivine–spinel compositional relationships: review and interpretation", Chemical Geology, 113 (3-4) (1994) 191-204.
- 41. Lachance G. R., Trail R. J. "Practical solution to the matrix problem in X-ray analysis", Canadian Spectroscopy 11 (1966) 43-48.
- 42. Stöcklin J., "Possible Ancient continental margins in Iran", In: Burke, C. A., Drake, C. L. (Eds.), the Geology of Continental Margins", Springer-Verlag, New York, (1974) 873-887.
- 43. Allahyari K., Saccani E., Rahimzadeh B., Zeda O., "Mineral chemistry and petrology of highly magnesian ultramafic cumulates from the Sarve-Abad (Sawlava) ophiolites (Kurdistan, NW Iran): new evidence for boninitic magmatism in intra-oceanic fore-arc setting in the Neo-Tethys between Arabia and Iran", Journal of Asian Earth Sciences, 79 (2014) 312-328.
- 44. Farahat E. S., "Chrome-spinels in serpentinites and talc carbonates of the El Ideid-El Sodmein District, central Eastern Desert, Egypt: their metamorphism and petrogenetic implications", Chemie der Erde-Geochemistry, 68 (2) (2008) 193-205.
- 45. Mercier J. C. C. Nicolas, A., "Textural and fabrics of upper mantle peridotites as illustrated by xenolithes from basalts", Journal of petrology, 16 (1975) 454-487.
- 46. Juteau T., Maury R., "La crout Océanique, Pétrologie et Dynamique Engogene", Société Géologique de France Vuibert. Paris, Cedex 13 (2009).
- 47. Whitney D. L., Evans, B. W, "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist, 95 (2010) 185-187.
- Snow J. E., Dick, H. J. B., "Pervasive magnesium loss by marine weathering of peridotite", Geochimica Et Cosmochimica Acta 59 (1995) 4219-4235.

علوم زمین خوارزمی (نشریه علوم دانشگاه خوارزمی)

- Casey J. "Comparison of major-and trace-element geochemistry of abyssal peridotites and mafic plutonic rocks with basalts from the Mark Region of Mid-Atlantic Ridge", Proc. ODP. Sci. Res., 153 (1997) 181-241.
- Rollinson H. "The geochemistry of mantle chromitites from the northern part of the Oman ophiolite: inferred parental melt compositions", Contributions to mineralogy and petrology, 156 (2008) 273-288.
- 51. Leblanc M., Violette J. F., "Distribution of aluminum-rich and chromium-rich chromite pods in ophiolite peridotites", Econ. Geol, 78 (1983) 293-301.
- 52. Zhou M. F., Robinson P. T., Bai W. j., "Formation of podiform chromitites by melt/rock interaction in the upper mantle", Minerlium Deposita 29 (1994) 98-101.
- McDonough W. F., Sun S. S. "The composition of the Earth". Chem. Geol., 120 (1995) 223-253.
- Medaris Jr. G., Wang H., Jelinek E., Mihaljevič M. and Jakeš P. "Characteristics and origins of diverse Variscan peridotites in the Gf hl Nappe, Bohemian Massif, Czech Republic", Lithos, 82 (2005) 1-23.
- 55. Sigurdsson H., Schilling J. G., "Spinels in Mid-Atlantic ridge basalts: chemistry and occurrence", Earth and Planetary Science Letters 29 (1976) 2-7.
- 56. Zhou M. F., Bai W. j., "Chromite deposite in china and their origin", Mineralium Deposita 27 (1992) 192-199.
- 57. Jan M. Q., Windley B. F., "Chromian spinelsilicate chemistry in ultramafic rocks of the Jijal Complex", Northwest Pakistan", Journal of Petrology 31 (1990) 666-715.
- 58. Ferrario A., Garuti G., "Platinum-Group Minerals in chromite-rich horizons of the Niquelandia complex (Central Goias, Brazil)", In Prichard, H.M., Potts, P.J., Bowels, J.F.W., and Cribb, S.J. (eds.) Geo- Platinum 87 (1988) 261-272, Elsevier Applied Sciences, London and New York.
- 59. Bonavia F. F., Diella V., Ferrario A., "Precambrian podiform chromitites from Kenticha Hill, southern Ethiopia", Economic Geology 88 (1993) 198-202.
- 60. Yazdani M., Jahangiri A., Moazen M., "Investigations on olivine and spinel mineral chemistry and tectonic setting of peridotites from north west Piranshahr ophiolite, NW Iran", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy, 22 (2015) 557-570.
- 61. Arai S., Okamura H., Kadoshima K., Tanaka C., Suzuki K., Ishimaru S., "Chemical characteristics of chromian spinel in plutonic rocks: implications for deep magma processes and discrimination of tectonic setting", Island Arc 20 (2011) 125-137.
- 62. Hajialioghli R., Moazzen M., Droop G. T. R., Oberhansli R., Bousquet R., Jahangiri A., Ziemann, M., "Serpentine polymorphs and P-T evolution of metaperidotites and serpentinites in the Takab area, NW Iran", Mineralogical Magazine, 714 (2007) 203-222.

- Kepezhinskas P. K., Taylor R. N., Tanaka H., "Geochemistry of plutonic spinels from the north Kamchatka arc: comparisons with spinels from other tectonic settings", Mineralogical Magazine, 57 (1993) 575-589.
- 64. Zhou M. F., Robinson P. T., Malpas J., Zijin L., "Podiform Chromities in the Luobusa ophiolite (southern Tibet): Implications for melt-rock interaction and chromite segregation in the upper mantle", Journal of Petrology 37 (1996) 3-21.
- 65. Franz, L., Wirth, R., "Spinel inclusions in olivine of peridotite xenoliths from TUBAF seamount (Bismark Archipelago-Papua New Guinea): evidence for the thermal and tectonic evolution of the oceanic lithosphere", Contribution to Mineralogy and Petrology 140 (2000) 283-295.
- 66. Barnes S. J., Roeder P. L. "The range of spinel compositions in terrestrial mafic and ultramafic rocks", Journal of Petrology, 42 (2001) 2279-2302.
- Parkinson I. J., Pearce J. A., "Peridotites from the Izu–Bonin-Mariana forearc (ODP leg 125): evidence for mantle melting and melt-mantle interaction in the supra-subduction zone setting", Journal of Petrology 39 (1998) 1577-1618.
- Kamenetsky V. S., Crawford A. J., Meffre S., "Factors controlling chemistry of magmatic spinel: An empirical study of associated olivine, Cr-spinel and melt inclusions from primitive rocks", Journal of Petrology, 42 (2001) 655-671.
- 69. Ishii T., Robinson P. T., Maekawa H., Fiske R., "Petrological studies of peridotites from diapiric serpentinite seamounts in the Izu-Ogasawara-Mariana forearc, Leg 125", In: Fryer, (1992).
- Pearce J. A., Barker P. F., Edwards S. J., Parkinson I. J., Leat P. T., "Geochemistry and tectonic significance of peridotites from the South Sandwich arc–basin system, South Atlantic", Contributions to Mineralogy and Petrology, 139 (2000) 36-53.
- Gaetani G. A., Grove T. L., "The influence of water on melting of mantle peridotite", Contribution to Mineralogy and Petrology 131 (1998) 323-346.
- 72.Barnes S. J., "The distribution of chromium among orthopyroxene, spinel and silicate liquid at atmosphere pressure", Geochimica et Cosmochimica Acta 50 (1986) 1889-1909.
- 73. Crawford A. J, Falloon T. J, Green D. H, "ClassiAcation, petrogenesis and tectonic setting of boninites", In: Crawford AJ (ed) Boninites and related rocks, Unwin Hyman, London (1989) 1-49.
- 74. Maurel C., Maurel, P., "Étude expérimentale de la distribution de l'aluminium entre bain silicaté basique et spinelle chromifère.Implications pétrogénétiques: teneur en chrome des spinelles": Bulletin de Minéralogie, 105 (1982) 197-202.
- 75. Bloomer S.H., Hawkinz J.W., "Petrology and geochemistry of boninite series volcanic rocks from the Mariana trench", Contribution to Mineralogy and Petrology 97 (1987) 361-377.

- 76. Pagé P., Bédard J. H., Schroetter J.-M., "Tremblay A., "Mantle Petrology and Mineralogy of the Thetford Mines Ophiolite Complex", Lithos 100 (2008) 255-292.
- 77. Paktunc A. D., Cabri, L. J., "A proton- and electron-microprobe study of gallium, nickel and zinc distribution in chromian spinel", Lithos, 35 (1995) 261-282.
- McDonough W. F., Frey F. A., "Rare earth elements in upper mantle rocks". In: Lipin, B. R.
 a. M., G. A (ed.) Geochemistry and Mineralogy of rare earth elements (Reviews in Mineralogy, 120 (1995) 223-253.
- 79. Jaques A. L., Green D. H., "Anhydrous melting of peridotite at 0-15 kb pressure and the genesis of tholeiitic basalts", Contribution to Mineralogy and Petrology, 73 (1980) 287-310.
- 80. Naseri Esfandagheh A., Biabangard H., Bagheri S., "Petrography abd geochemistry of the metabasites and metaperidotites of the Deh-Salm and Galugah metamorphic complexes, East of the Lut Block", Scientific Quarterly Journal, 25 (2016) 363-374.
- Rajabzadeh M. A., Al Sadi F., "Sulfide mineralization in ultramafic rocks of the Faryab ophiolite complex, southern Kerman", Journal of Economic Geology, 7 (2015) 259-276
- Hellebrand E., Snow J. E., Dick H. J. B., Hofmann A. W., "Coupled major and trace elements as indicators of the extent of melting in mid-ocean-ridge peridotites", Nature 410 (2001) 677-681.
- Niu, Y., Batiza, R., "An empiricalmethod for calculating melt compositionsproduced beneath mid-ocean ridges: application for axis and off-axis (seamounts) melting", Journal of Geophysical Research, 96 (1991) 21753–21777.
- Prinz M., Keil K., Green J.A., Reid A. M., Bonatti E., Honnorez J., "Ultramafic and mafic dredge samples from the equatorial Mid-Atlantic Ridge and fractures zones", Journal of Geophysical Research 81 (1976) 4087–4103.
- 85. Hamlyn P. R., Bonatti E., "Petrology of mantle-derived ultramafics from the Owen Fracture Zone, northwest Indian Ocean: implications for the nature of the oceanic upper mantle". Earth and Planetary Science Letters 48 (1980) 65-79.
- Ohara Y., Ishii T., "Peridotites from the southern Mariana forearc: heterogeneous fluid supply in mantle wedge. The Island Arc 7 (1988) 541-558.