¹New pet and Gcdikit

انجام شد. سیس بازدیدهای اصلی از کل ناحیه تحت پوشش همراه با نمونهبرداری سیستماتیک از مقاطع مشخص صورت گرفت (شکل۲). از نمونههای جمع آوری شده تعداد ۶۵ مقطع نازک تهیه و مطالعات دقیق پتروگرافی برای تعیین نام انواع سنگها و بررسی کانی-هاى ثانويه موجود توسط ميكروسكوپ پلاريزان انجام شد. در نهایت از تعداد ۱۶ نمونه آنالیز شیمیایی به روش XRF (در شرکت کانساران بینالود و دانشگاه فردوسی مشهد، دستگاه PHILIPS مدل ۱۴۸۰PW) و از ۲ نمونه به روش XRD (دانشگاه بوعلی سینا، مدل ITAL cu ساخت کشور ایتالیا و تحت شرایط STRACTURES 30 mA ،40 KW ،ka) به عمل آمد (شکل۱۳). سیس آنالیزها در نمودارهای مربوطه توسط نرم افزارهای نیوپت و جی سی دی کیت ٰ قرار گرفتند.

سیستم آلپ-هیمالیا که در مزوزوئیک- سنوزوئیک حادث اقتصادی افیولیتها متمرکز شده است. [۱، ۲، ۳ و ۱۱].

روش مطالعه

در ابتدا كارهاى صحرايي اوليه مانند بازديد مقدماتي و تهیه عکسهایی از ناحیه جهت شناخت بیشتر منطقه

دلیل خرد شدگی شدید به شدت تحت تاثیر محلولهای هیدرترمال قرار گرفته و دگرسانی تقریباً شدیدی را متحمل شدهاند. حاصل این تجزیه و تخریبها پیدایش کانیهای ثانویه گروه سرپانتین (لیزاردیت، کریزوتیل، آنتی گوریت)، کلریت، تالک، مگنزیت، ایدنگزیت و

بروسیت میباشد. بررسی کانیهای ثانویه موجود در این پریدوتیتها نشان میدهد که منطقه مورد مطالعه تحت متاسوماتیسم حرارت یایین در حد رخساره شیست سبز قرار گرفته و سیس در اثر دگرگونی تا حد رخساره آمفیبولیت دمای منطقه افزایش پیدا کرده است. در

واژههای کلیدی: کرمانشاه، افیولیت، هیدروترمال، متاسوماتیسم، هرسین

پژوهش زیر به شرایط و واکنش های مرتبط با تشکیل هریک از کانی های فوق پرداخته شده است.

مقدمه

شده است یک سیستم کلاسیک از نوع برخورد قاره است. این نوار کوهزایی متشکل از مجموعههای متعدد افیولیتی است که در ایران و نواحی همجوار شناسایی شده و مورد مطالعه قرار گرفته است. (شکل۱) منطقه مورد مطالعه قسمتی از مجموعه معروف به نوار افیولیت- رادیولاریت كرمانشاه مي باشد كه اين مجموعه از منطقه صحنه و هرسین (در جنوب شرق) واقع در استان کرمانشاه آغاز و با روند شمالغرب در امتداد تراست زاگرس قرار می گیرد، بدين ترتيب اين قسمت را به نام مستقل، افيوليت صحنه نیز می شناسند مهمترین پژوهش هایی که در این زمینه صورت گرفته عمدتا بر وری ژئوشیمی و کانسارهای

17

بررسی کانیهای ثانویه در مجموعه افیولیتی صحنه- هرسین به منظور تعیین شرایط دگرسانی ليلا فتحيان'`، فرهاد آلياني'، سيد جعفر حسيني دوست'، سعيده رحماني' ۱-کارشناس ارشد پترولوژی، دانشگاه بوعلی سینا، همدان ۲-دانشیار گروه زمین شناسی دانشگاه بوعلی سینا، همدان -۳ استادیار گروه زمین شناسی دانشگاه بوعلی سینا، همدان ۴- کارشناس ارشد رسوب شناسی و سنگ شناسی رسوبی، دانشگاه بوعلی سینا، همدان ^{*}fathiyan@gmail.com

دریافت: ۹۰/۵/۱۱ پذیرش: ۹۰/۱۰/۴ حكىدە افیولیتهای کرمانشاه یک کمیلکس به شدت خرد شده می باشد گابروها، دایکهای دلریتی و پریدوتیتهای عمدتاً سریانتینی شده از مهمترین واحدهای تشکیل دهنده این مجموعه افیولیتی میباشند. پریدوتیتها در منطقه مورد مطالعه از نوع دگرگون شده هستند. که به



شکل۱) نقشه پراکندگی افیولیتهای ایران و توزیع افیولیتهای کرتاسه نئوتتیس در امتداد زون زاگرس- بتلیس [۱۲]



شکل ۲) نقشه زمین شناسی منطقه مورد مطالعه و محل های نمونه برداری و آنالیزهای انجام شده(حسینی دوست، ۱۳۸۵ با اصلاحات)

بحث

در مورد طبیعت نقل و انتقالهای بین محلولهای هیدروترمال-ماگما، در سیستمهای هیدروترمال اقیانوسی، به خصوص در پوسته اقیانوسی جدید اطلاعات کمی موجود میباشد [۱۲]. در این رابطه مطالعات پترولوژیکی و ژئوشیمیایی افیولیتها در پشتههای میان اقیانوسی، کلید مهمی برای فهم فرآیندهای آلتراسیون/ متاسوماتیسم هیدروترمال میباشد [۲].

افیولیتها منابع مهمی جهت کسب اطلاعات در مورد فرآیندهای هیدروترمال در پوسته اقیانوسی به شمار می روند. با توجه به این مسئله که مجموعه افیولیتی ایران در بیشتر نواحی، به خصوص در منطقه مورد مطالعه بسیار خرد شده می باشد به شدت تحت تاثیر محلول های هیدرترمال قرار گرفته و دگرسانی تقریباً شدیدی را متحمل شدهاند. حاصل این تجزیه و تخریبها پیدایش سنگها و کانیهای ثانویه میباشد که با مطالعه نوع و پیشرفت کانیهای ثانویه، میتوان درجه دگرگونی و دگرسانی افیولیتها را در منطقه مورد مطالعه تخمین زد. نتایج آنالیز (جدول ۱)، پریدوتیتها در منطقه مورد مطالعه نشان میدهند که نمونههای الترامافیک منطقه با توجه به ترکیب کانی شناسی ثانویه آنها در قسمت پريدوتيتهاى دگرگون شده قرار مىگيرند. اين پریدوتیتها که در مناطق کوهزایی دگرگون شدهاند به پريدوتيتهاي نوع آلپي معروف هستند (شكل ۳). شايان ذکر است که تنها در نواحی جنوب صحنه، نسبت به سایر بخشهای منطقه مورد مطالعه، پریدوتیتها دگرسانی شدیدتری را متحمل نشدهاند. در این پژوهش به منظور فهم بیشتر فرآیندهای دگرگونی کف اقیانوسی، مهمترین کانیهای ثانویه و شیمی آنها در سنگهای اولترامافیک افیولیتهای صحنه-هرسین که دارای دگرسانی شدیدتر مىباشند؛ مورد مطالعه قرار مىدهيم.

کانیشناختی و شیمی کانیهای ثانویه

در این بخش به انواع کانیهای ثانویه و چگونگی تشکیل آنها تحت شرایط استاتیک پرداخته میشود. کانیهای رایج منطقه شامل کانیهای گروه سرپانتین (لیزاردیت، کریزوتیل و آنتیگوریت) میباشند ودر کنار آنها به طور

محدود دیگر کانیهای ثانویه مانند تالک، کلریت، کربنات ها، بروسیت و ایدنگزیتها میباشد.

۱- سرپانتین

سرپانتینیتها را در منطقه مورد مطالعه به طور عمده سرپانتینیتهای تودهای تشکیل میدهند که مرتبط با سرپانتینی شدن استاتیک میباشند. کانی غالب در این سرپانتینیتها کریزوتیل و به میزان کمتری لیزاردیت و آنتی گوریت میباشد که این مسئله در مقاطع سرپانتینیت منطقه مورد مطالعه مشاهده می گردد که در مبحث هر یک از کانیها به طور کامل به آن پرداخته شده است.

۱-۱- لیزاردیت

لیزاردیتها معرف کانیهای سرپانتینی دما پایینی می باشند که معمولاً در دماهای کمتر از (2^o ۲۵۰ >) پایدار هستند و به طور بارزی در درجات دگرگون پایین تر از رخساره شیست سبز یافت میشود[۴]. و در اثر دگرگونی پیشرونده تا بالای رخساره شیست سبز به پلیمورفهای دما بالا (سرپانتین) تبدیل میشوند. لیزاردیتها در مقاطع میکروسکوپی اصولاً به صورت ورقههای نامنظم قرار می گیرند [۴]؛ که در مقاطع میکروسکوپی نمونههای مورد مطالعه، لیزاردیتها با فراوانی بسیار اندک و به صورت ورقههای سفید رنگ مشاهده می گردند (شکل۴-الف).

۱-۲- کریزو تیل

در مقاطع ناز ک نمونههای منطقه مورد مطالعه، کریزوتیل به صورت فیبرهای متقاطع سبز رنگ دیده می شوند که سبب ایجاد یک بافت مشبک می گردند. اصولاً چنین (شکل۴- ب). کریزوتیلها نیز در دگرسانی استاتیک و حرارتهای پایین، در اثر واکنش محلولهای هیدروترمال با کانیهای مافیک مثل الیوین و پیروکسن تشکیل می گردند. کریزوتیلها تحت شرایط رخساره شیست سبز میانی تشکیل و سپس تحت شرایط دگرگونی پیشرونده تا (آنتی گوریت) را تشکیل میدهند که در شکل ۶ این پلی مورفها کنار یکدیگر دیده می شوند [۵]. قابل ذکر است که کریزوتیلها کانی رایج سرپانتینیتهای نوع تودهای می باشند [۴] که در منطقه مورد مطالعه نیز این مسئله فراوانی کمتری یافت می شوند و در این نوع سرپانتینیت ها کریزوتیل ها پلی مورف رایج می باشند [۱۰] در مقاطع میکروسکوپی مورد مطالعه این کانی به صورت بلورهای تیغه ای، سوزنی شکل و سفید رنگ مشاهده می شوند (شکل ۶). واکنش احتمالی زیر برای تشکیل آنتی گوریت ها در

منطقه مورد مطالعه پیشنهاد می گردد (شکل۷):

 $\begin{array}{l} Mg_3 \; Si_4 \; O_{10} \; (OH)_2 \; (Tlc) + 45 \; MgCO_3 \; (Mgs) + \\ 45 \; H_2O \rightarrow 2Mg_3 \; Si_2 \; O_5 \; (OH)_4 \; (Atg) + \; CO_2 \end{array}$

بنابراین در منطقه مورد مطالعه آنتی گوریتها در شرایط XCO₂ پایین و سیال غنی از آب، در دمای حدود ۳۵۰ درجه سانتی گراد تشکیل شدهاند با توجه به این مسئله که تشکیل مجدد فورستریت و انستاتیت از آنتی گوریت به دمایی بیش از ۳۵۰ درجه سانتی گراد نیازمند است و چون شواهدی مبنی بر تشکیل مجدد این کانیها در منطقه مورد مطالعه مشاهده نمی گردد بنابراین دما در منطقه از ۳۵۰ درجه سانتی گراد نباید فراتر رفته باشد.

۲– تالک

Mg₃ تالک یک کانی سیلیکات منیزیم آبدار با فرمول Mg₃ تالک یک کانی سیلیکات منیزیم آبدار با فرمول Si4 O₁₀ (OH)₂ منطقه مورد مطالعه، تالک به وسیله چرخههای هیدروترمال و تحت شرایط حرارت پایین تا حد رخساره شیست سبز و به طور عمده در زونهای برشی تشکیل میشود. [۶] به عبارتی در اثر اضافه شدن ساده CO₂، میشود. [۶] به عبارتی در اثر اضافه شدن ساده cO₂، تالک در مقاطع میکروسکوپی سرپانتینیتهای منطقه مورد مطالعه، به میزان کم به صورت ورقهای و سفید رنگ در بین کانیهای سرپانتین مشخص میباشد (شکل۸-الف). که واکنش پیشنهادی برای تشکیل تالک در این منطقه به شرح زیر میباشد.

 $\begin{array}{l} Mg_3 \ Si_2 \ O_5 \ (OH)_4 \ (Chry) + 3CO_2 \rightarrow 3Mg_3 \ Si_4 \\ O_{10} \ (OH)_2 \ (Tlc) + 3Mg \ CO_3 \ (Mgs) \end{array}$

مشاهده میشود. با توجه به این مسئله که کانی رایج سرپانتین در منطقه مورد مطالعه کریزوتیل می بشد بنابراین دمای منطقه مورد مطالعه احتمالاً تا دمای رخساره شیست سبز پیش رفته است. حضور کریزوتیل ها به صورت فیبرهای متقاطع در زمینه سایر کانی های سرپانتین نشان دهنده تشکیل تاخیری کریزوتیل ها تحت شرایط استاتیک می باشند [۴] که این مسئله در مقاطع سرپانتینیتی منطقه مورد مطالعه کاملاً مشهود می باشد. واکنش احتمالی زیر برای تشکیل کریزوتیل ها از الیوین و انستاتیت درسنگهای اولترامافیک منطقه مورد مطالعه پیشنهاد می گردد (شکل ۵).

$$\begin{split} Mg_2 \operatorname{SiO}_4 (\operatorname{Fo}) + 2 \operatorname{H}_2 O &\rightarrow 2 \operatorname{Mg}^{2+} + \operatorname{SiO}_2 (\operatorname{aq}) \\ + 4 \operatorname{OH}^- \end{split}$$

Mg SiO₃ (En) + H₂O \rightarrow Mg²⁺ +SiO₂ (aq) + 2 OH

 $\label{eq:2.1} \begin{array}{l} 5 \; H_2O \rightarrow Mg_3 \; Si_2 \, O_5 + 3 \; Mg^{2+} + 2 \; SiO_2 \; (aq) \\ (OH)_4 \; (Chry) + 6 \; H^+ \end{array}$

در این واکنش همراه با کاهش SiO₂ و افزایش PH، کریزوتیلها در فاز تاخیری و تحت شرایط استاتیک تشکیل می گردند.

۱-۳- آنتیگوریت

آنتی گوریتها نسبت به سایر پلی مورفهای سرپانتین در دگرگونی ناحیهای درجه بالاتر (حدود ۳۵۰ درجه سانتی گراد) شکل میگیرند، به عبارتی سرپانتینی شدن از نوع آنتیگوریت، در اثر واکنش کانیهای اولترامافیک با محلولهای هیدروترمالی با منشاء دگرگونی عمیق ایجاد میشوند [۹] در منطقه مورد مطالعه ابتدا لیزاردیت و کریزوتیل تحت متاسوماتیسم حرارت پایین در حد رخساره شیست سبز ایجاد میشوند و سپس در اثر مدهاند [۱۴]. با توجه به این مسئله که سرپانتینیتهای منطقه مورد مطالعه بافت مشبک و باستیتی نشان می دهند بنابراین سنگ مادر این سرپانتینیتها، باید هارزبورژیت، آنتیگوریتها نسبت به کریزوتیلها با



شکل ۳) نمودار Al₂O₃- MgO- CaO برای مطالعه پریدوتیت ها در منطقه مورد مطالعه (محل برداشت نمونه ها در شکل ۲ مشخص شده است) [۵]



شکل ۴) تصویر میکروسکوپی از کانی لیزاردیت (الف) و کریزوتیل(ب) در مقاطع سرپانتینیت در منطقه مورد مطالعه. نور XPL



شکل۶) تصویر میکروسکوپی از کانی آنتی گوریت در سرپانتینیتهای منطقه مورد مطالعه

۳- کربنات

کربن موجود در گوشته زمین به صورت محلول در سیال های هیدروترمال میباشد که در نتیجه درهم کنش بین CO₂ موجود در این سیالات با سیلیکاتها، کربناتها که مهمترین شکل کربن میباشند در گوشته بالایی شکل می گیرند [۱۵]. برای تولید میزان زیادی کانی های کربناته، نیاز به سنگهای غنی از Ca, Mg مثل پريدوتيتها و سرپانتينيتها مي باشد. طوريکه اين سنگ ها با محتوای زیاد MgO، برای واکنش با CO_2 و ایجاد کانیهای کربناته مناسب میباشد [۷]. سیالات غنی از CO₂ از یوسته اقیانوسی آلتره شده به سمت تودههای سرپانتینیت در عمق حرکت و با آنها وارد واکنش می گردد از آنجایی که سرپانتینیتها سنگهای غنی از Mg میباشند و ظرفیت بالایی برای واکنش با CO₂ دارند با سیالات هیدروترمال غنی از CO₂ واکنش میدهند که رايج ترين محصول اين واكنش كانىهاى كربناته مگنزيت می باشد که در مقاطع منطقه مورد مطالعه به ویژه سرپانتینیتها مشاهده می شود (شکل۸- ب). واکنش زیر جهت تشکیل مگنزیت در مقاطع منطقه مورد مطالعه پیشنهاد می گردد.

 $\begin{array}{l} Mg_3 \: Si_2 \: O_5 \: (OH)_4 \: (Srp) + 3 \: CO_2 \rightarrow 3 \\ MgCO_3 \: (Mgs) + 2 \: SiO_2 + 2 \: H_2O \end{array}$

۴– ایدنگزیت

ایدنگزیت با فرمول Mg, Fe₂O₃, 3 SiO₂, 4 H₂O از جمله کانیهای ثانویه موجود در مقاطع منطقه مورد مطالعه میباشد که به طور کامل یا جزئی پسودومورف الیوین میباشند. در مقاطع سرپانتینیت ، ایدنگزیتها به صورت تیغههای نازک قهوهای با بی رفرنژانس متوسط در کنار آنتی گوریت مشاهده می شوند (شکل۹-ب).

۵– بروسیت

بروسیت با فرمول 2 Mg (OH) یک کانی ثانویه میباشد که در نتیجه فرآیند دگرسانی در سرپانتینیتها، تالک شیستها و کلریت شیستها پدید میآید [۱۹]. در منطقه مورد مطالعه کانی بروسیت در سنگهای سرپانتینیت تشکیل شده است به این صورت حضور بروسیت مدرکی است که نشان میدهد که فرآیند سرپانتینی شدن به خرج

کانی الیوین صورت گرفته است. هارزبورژیتی که مقدار الیوین آن نسبت به پیروکسن بیشتر باشد در هنگام سرپانتینی شدن، مقداری بروسیت تشکیل می گردد [۸]. به همین دلیل در دونیت و هارزبورژیتها تمرکزهای بالای الیوین، مجموعههای سرپانتین- بروسیت را تشکیل می دهد[۱۸]. گونارسون و همکاران تعیین کردند که بروسیت ممکن است درگستره دمایی بین ۵ تا ۳۵۰ درجه تشکیل گردد. در مقاطع سرپانتینیت در منطقه مورد مطالعه، کانی بروسیت به صورت مدور و بیرنگ مشاهده می گردد (شکل ۱۰).

واکنش زیر برای تشکیل بروسیت در مقاطع منطقه مورد مطالعه پیشنهاد می گردد (شکل ۱۱).

 $\begin{array}{l} 2 \ Mg_2 \ Si \ O_4 \ (Ol) + 3 \ H_2O \rightarrow Mg_3 \ Si_2 \ O_5 \\ (OH)_4 \ (Srp) + Mg \ (OH)_2 \ (Bru) \end{array}$

۶- کلریت

کلریتها در منطقه مورد مطالعه از نوع کلریتهای غنی از منیزیم مانند پنین و کلینوکلرها میباشند (شکل۱۲). به عبارتی ترکیبات کلریتها در سنگهای الترابازیک منطقه مورد مطالعه نشان میدهد که آلتراسیون هیدروترمال تحت شرایط رخساره شیست سبز و در دمای ۲۰۰ تا ۳۵۰ درجه اتفاق افتاده است[۲۰].

نتيجهگيرى

پریدوتیتها در منطقه مورد مطالعه از نوع دگرگون شده میباشند که به دلیل خردشدگی شدید به شدت تحت تاثیر محلولهای هیدرترمال قرار گرفته و دگرسانی تقریباً شدیدی را متحمل شدهاند. حاصل این تجزیه و تخریبها پیدایش کانیهای ثانویه از جمله لیزاردیت، کریزوتیل، آنتیگوریت، کلریت، تالک، مگنزیت، ایدنگزیت و بروسیت میباشد. بررسی کانیهای ثانویه موجود در این پریدوتیت همی اشان میدهد که منطقه مورد مطالعه تحت متاسوماتیسم حرارت پایین در حد رخساره شیست سبز قرار گرفته و سپس در اثر دگرگونی تا حد رخساره آمفیبولیت دمای منطقه افزایش پیدا کرده است. که در بعضی قسمتها موجب پیدایش کانیهای حرارت بالاتر مانند آنتیگوریت شده است.







شکل ۸) تصویر میکروسکوپی از کانی تالک و مگنزیت در نمونه ای از سرپانتینیت ها



شکل۹) تصویرماکروسکوپی (الف) و میکروسکوپی (ب) از کانی ایدنگزیت در هارزبورژیت های سرپانتینی شده در منطقه مورد مطالعه



شکل ۱۰) تصویر میکروسکوپی از رگه بروسیتی در سرپاتینیتهای منطقه مورد مطالعه. الف، XPL ب، Bru) (Bru ، بروسیت)







شکل۱۲) تصویر میکروسکوپی از کانی کلینوکلر و پنین در سنگهای الترامافیک منطقه مورد مطالعه

Sample/Oxides	7-B-S	5-B-S	24-C-S	4-A-S	16-B-S	4-F-H	21-F-H
SiO ₂	41.39	41.26	39.71	39.67	41.41	37.61	38.13
TiO ₂	0.02	0.01	0.01	0.49	0.01	0.02	0.51
Al ₂ O ₃	0.74	0.11	0.69	4.51	0.33	0.56	3.92
Fe ₂ O ₃	9.71	8.24	7.63	12.41	9.60	8.30	6.18
MgO	34.98	35.94	37.29	27.73	40.65	39.38	36.56
MnO	0.14	0.12	0.11	0.17	0.13	0.11	0.22
CaO	3.25	0.19	0.56	7.52	0.92	1.30	0.86
Na ₂ O	0.01	0.01	0.01	0.41	0.10	0.10	0.08
K ₂ O	0.01	0.01	0.01	0.10	0.01	0.01	0.01
P ₂ O ₅	0.01	0.01	0.00	0.02	-	-	0.01
Total							
Trace Element, ppm							
Ni	2432	2744	2339	0.09	-	0.24	0.16
Pb	7	6	3	-	-	-	-
Rb	6	6	3	-	-	-	-
Sr	61	9	9	0.01	-	-	-
V V	43	54	42	0.02	-	-	-
W V	-	-	- 7	-	-	-	-
1	10	0	/	-	-	-	-
Zr	10	8 42	8 42	-	-	-	0.02
Zii	47	43	42	0.01	-	-	0.01
Ба	11	-	-	0.08	0.07	0.06	0.06
La	-	-	-	-	-	-	-
Cs	-	-	-	-	-	-	-
Ce	-	11	-	-	-	0.01	-
Co	~ ~ ~	17	¥1	0.02	0.02	0.01	0.01
Cr	1441	1199	1110	0.34	0.41	0.33	0.11
Cu	٣	-	-	0.01	0.01	0.01	0.01
Nb	•	۴	-	-	-	-	-
Мо	۴	١	٣	-	-	-	-
U	۶	۵	-	-	-	-	-
Th	-	-	١	-	-	-	-

جدول ۱: مقادیر اکسیدهای اصلی و عناصر کمیاب در نمونههای الترامافیک منطقه مورد مطالعه (به روش XRF).



مشخص شده است)

منابع

[6] Auzende, Al., Guillot, S., Bevouard, B.& Baronnet, A.,"Serpentinites in an Alpine convergent setting: Effect of metamorphic grade and deformation on microstructures", Eurapean Journal of Mineralogy 18 (2006) 21- 33

۲.

- [7] Boschi, c., Frush- Green, G. L. & Escartny, J., "Occurence and significance of Serpantinite- hosted, Talc and Amphibole- rich fault rocks in modern Oceanic settings and Ophiolite Complexes" Ofioliti, 31 (2006) 129- 140
- [8] Cipolli, F., Gambardella, B., Marini, L., Ottonello, G. & Zuccolini, M. V., "Geochemistry of high- PH waters from serpentinites of the Gruppo di Voltri (Genova, Italy) and reaction path modeling of CO2 sequestration in serpentinite aquifers", Applied Geochemistry, 19 (2004) 787-802

- [۱] آرین، م. و معین وزیری، ح (۱۳۷۸) پتروگرافی، چینه شناسی و ژئوشیمی مجموعه افیولیتی کرمانشاه.
- [۲] آقانباتی، ع (۱۹۷۸) تهیه نقشه چهارگوش کرمانشاه، مقیاس ۲۵۰۰۰۰ ۱:
- [۳] بابایی، ف (۱۳۸۱) بررسی افیولیتهای منطقه صحنه (استان کرمانشاه) از دیدگاه زمینشناسی اقتصادی و سنگشناسی، پایاننامه کارشناسی ارشد، دانشگاه شهید بهشتی.
- [۴] مرادپور، ن (۱۳۸۴) مطالعه پتروگرافی، ژئوشیمی و پترولوژی مجموعه افیولیتی جنوب صحنه (شمال شرق کرمانشاه)، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه تربیت معلم.
- [5] Azer, M. K. & Khalil, A. E. S., "Petrological and mineralogical studies of Pan- African serpentinites at Bir Al- Edeid area, central Eastern Desert, Egypt", Journal of African Earth Scienses 43 (2005) 525- 536

cosmochimica Acta, 68 (2004) 1115-1133.

- [19] Paulick, H., Bach, W., Godard, M., Hoog, J. C. M., Suhr, G. & Harvey, J., "Geochemistry of abyssal peridtites (Mid-Atlantic Ridge, 15° 20' N, ODP Leg 2009): Implication for fluid/ rock interaction in slow spreading environments", chemical Geology, 234 (2006) 179- 210
- [20] Perkins, D., Mineralogy (Second edition), Pretice- Hall of India (New Delhi) (2002)
- [21] Ramadan, T. M. & Kontny, A., "Mineralgical and structural characterization of alteration zone detected by orbital remote sensing at Shalation District, SE Desert, Egypt", Journal of African Earth Sciences.,40(2004) 89-99.
- [22] Shibuya, T., Komiya, T., Anma, R., Ota, T., Omori, S., Kon, Y., Yamamoto, Sh., Maruyama, Sh., "Progressive metamorphism of the Taitao ophiolite; evidence for axial and off- axis hydrothermal alteration", Lithos, 98 (2007) 233-260

- [9] Coleman, R. G., "Petrologic and Geophisical nature of serpentinite", Geol. Soc. Of America Bulletine, 82(1971) 897-918
- [10] Deer, W. A., Howic, R. A. & Zussman, J.,"Rock-Forming minerals (Orthosilicates), Long man: New york. (1982)
- [11] Gahlan, H. A., Arai, Sh., Ahmed, A. H., Ishida, Y., Abdel- Aziz, Y. M. & Rahimi, A., "Origion of magnetite veins in serpentinite from the Late Proterozoic Bou- Azzer ophiolite, Anti- Atlas, Morocco: An implication for mobility of iron during serpentinization", Journal of African Earth Scienses, 46 (2006) 318-330
- [12] Ghazi, M. A. & Hassanipak, A. A., "Geochemistry of Subalkaline and Alkaline extrusives from the Kermanshah Ophiolite, Zagros suture zone, Western Iran: implication for Tethyan plate tectonics", J. Asian Earth Sci, 17 (1999) 319-332.
- [13] Gills, K. M. & Roberts, M. D., "Cracking at the magma- hydro thremal transition: evidence from the Troodos ophiolite", Cyprus, Earth and Plantary Scienses letter, 169 (1998) 227-244
- [14] Gillis, K. M., Thompson, G., "Metabasalts from the Mid- Atlantic Ridge – new insights in to hydrothermal systems in slow- spreading crust"; Contrib. Mineral. Petrol, 113 (1993) 502- 523
- [15] Li, X. P., Rahn, M. & Bucher, K.,
 "Metamorphic processes in rodingites of the Zermatt- Sass ophiolites". International Geological Review., 46(2004) 28- 51.
- [16] Liu, L. G., "Effect of CO2 on the phase behavior of the enstatite- forsterite system at high pressures and temperatures", Physics of the Earth and Planetary Interiors, 146 (2004) 261-272
- [17] Pamic, J., Sestini, G., and Adib, D., "Alpine magmatic and metamorphic processes and Plate- tectonics in the Zagros range", Iran, GSA Bulletin., 90 (1978) 569-576
- [18] Palandri, J. l. & Reed, M., "Geochemical models of metasomatism in ultramafic system; Serpantinization,Rodingitization, and floor Carbonate chimncy precipitation", Geochimica et