

کانه‌زایی رگه‌ای آنتیموان-آرسنیک منطقه کوه شورو، جنوب فردوس: شواهدی از دگرسانی، کانه-نگاری، زمین شیمی و بررسی سیال‌های درگیر

آزاده ملکزاده شفارودی^{۱*}، محمد حسن کریمپور^۱، مریم جاویدی مقدم^۲

۱- گروه زمین‌شناسی و گروه پژوهشی اکتشاف ذخایر معدنی شرق ایران، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد، ایران

۲- گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد، ایران

(دریافت مقاله: ۹۸/۹/۱۸، نسخه نهایی: ۹۸/۱۲/۲۱)

چکیده: منطقه پی‌جوبی کوه شورو در جنوب فردوس، استان خراسان جنوبی، واقع بوده و از کانه‌زایی‌های رگه‌ای وابسته به فعالیت‌های ماقمایی ترشیاری قطعه لوت است. کانی‌سازی به صورت روزادی در سنگ میزبان شیل-لای سنگ (ژوراسیک)، داسیت و دیوریت پورفیری (ترشیاری) تشکیل شده است. کانه‌سازی با بافت‌های پرکننده فضای خالی، برشی و جانشینی در پهنه‌های گسلی شکل گرفته است و می‌توان آن را به دو مرحله اصلی ۱. کوارتز-گالن-پیریت-زنیخ قرمز همراه با دگرسانی آرژیلی-سیلیسی و ۲. کوارتز-استینینت-پیریت-زنیخ قرمز همراه با دگرسانی سیلیسی تقسیم کرد. بیشترین بی‌هنگاری‌های زمین شیمی در رگه‌ها برای آنتیموان ۱۴ درصد، سرب ۲۹۳ گرم در تن، آرسنیک ۹۸ گرم در تن و روی ۱۶۸ گرم در تن است. نتایج ریزدماسنجی نشان می‌دهد که رگه‌های کوارتز-سولفید از یک سیال با دمای ۱۶۰ تا ۲۲۴ درجه سانتی‌گراد و شوری ۱۳/۷ تا ۲۲/۸ درصد وزنی NaCl تشکیل شده‌اند. مخلوط شدن محلول ماقمایی کانه‌دار گرم و شور و آب‌های جوی سرد و با شوری کم و جوشش می‌توانند باعث تهنشینی فلزات شده باشند. بر پایه بررسی‌های زمین‌شناسی، کانی‌شناسی، بافت و ساخت، زمین شیمی و یافته‌های سیال‌های درگیر، کانسار کوه شورو را می‌توان در رده فراگرمایی در نظر گرفت.

واژه‌های کلیدی: کانی‌سازی؛ زمین شیمی؛ سیال‌های درگیر؛ کوه شورو؛ قطعه لوت.

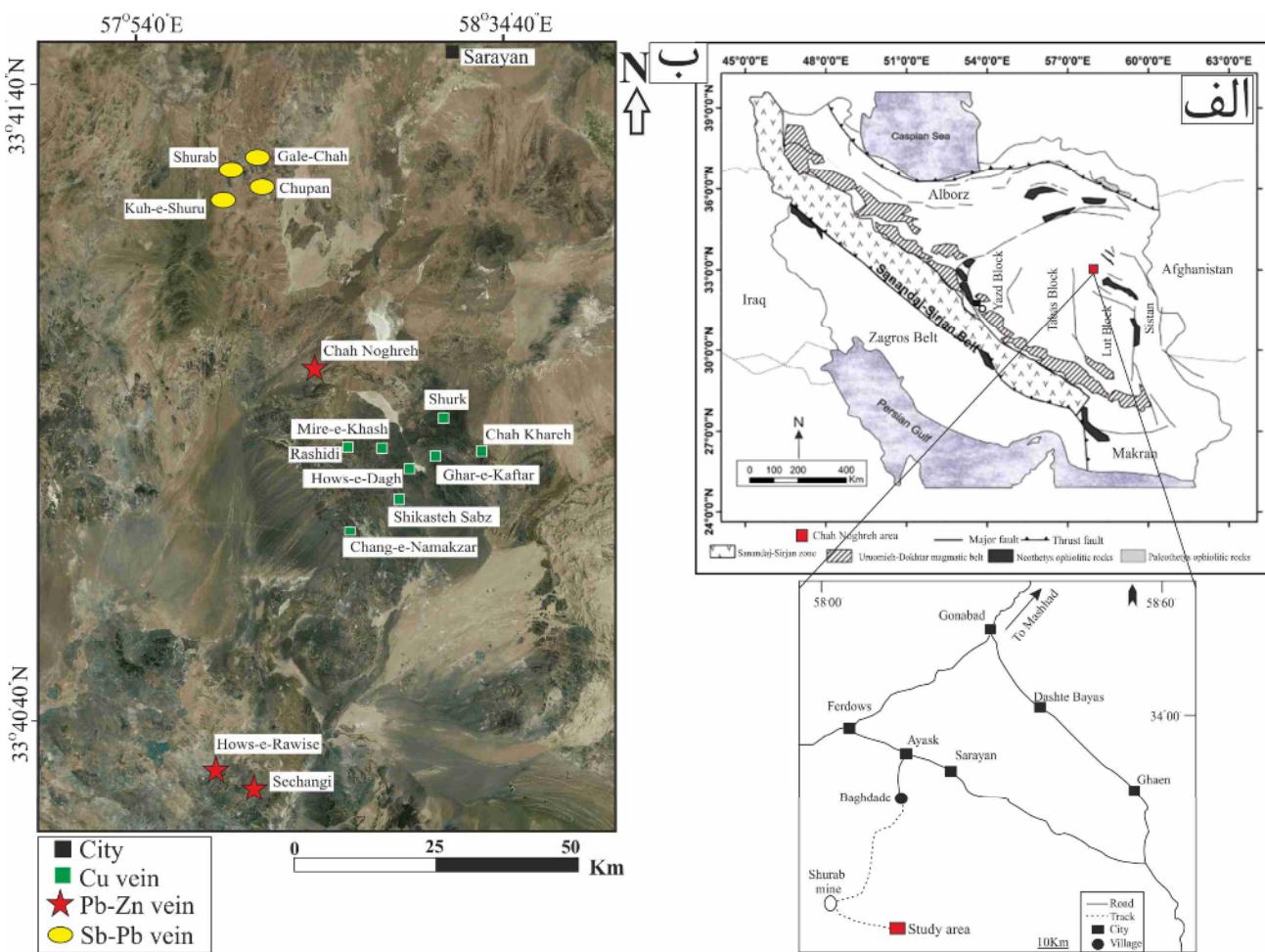
الیگومن) مهمترین پنجره زمانی کانی‌سازی در شرق ایران و قطعه لوت، بویژه در استان خراسان جنوبی است [۲]. غرب قطعه لوت به دلیل حضور کانی‌سازی‌های رگه‌ای نوع مس (شکسته‌سبز، حوض‌دغ، مهرخش، رشیدی، شورک و غار کفتری) [۳-۵]، سرب-روی (چاه‌نقره، سه‌چنگی، حوض‌رئیس) [۶، ۷]، سرب-روی-مس-آنتمیوان (شوراب، چوپان، شند محمود، کوه شورو) [۸، ۹] و همچنین وجود حفاری‌های قدیمی و سرباره‌های فراوان در محل رگه‌ها اهمیت دارد.

پی‌جوبی تفصیلی منطقه در سال ۲۰۰۶ توسط شرکت تهییه و تولید مواد معدنی ایران با مشارکت شرکت توسعه علوم زمین انجام شد. البته با وجود فعالیت معدنکاری قدیمی و

مقدمه

منطقه کوه شورو در ۸۷ کیلومتری جنوب فردوس و ۴۸ کیلومتری جنوب روستای بعداده در استان خراسان جنوبی و بین طول‌های جغرافیایی "۳۰°۳'۵۰" تا "۳۰°۵۸'۳" شرقی و عرض‌های جغرافیایی "۴۵°۳۲'۳۳" تا "۴۵°۳۳'۳۳" شمالی واقع است (شکل ۱). بر اساس آخرین تقسیمات ساختاری-رسوبی ایران [۱]، منطقه مورد بررسی در شرق خرد قاره ایران مرکزی و در غرب قطعه لوت قرار دارد (شکل ۱). قطعه لوت به دلیل فراوانی فعالیت‌های ماقمایی دوران ترشیاری میزبان کانسارهای مختلف وابسته به فعالیت ماقمایی است. گستره زمانی ۳۳ تا ۴۲ میلیون سال پیش (ائوسن میانی تا اوایل

*نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۵۱۱۹۲۱۳۲، پست الکترونیکی: shafaroudi@um.ac.ir



شکل ۱ الف) موقعیت منطقه مورد بررسی در نقشه ساختاری ایران و راههای دسترسی به آن و ب) موقعیت رگه‌های فلزات پایه (مس، سرب-روی و آنتیموان-سرب) در غرب قطعه لوت.

روش بررسی

به منظور شناخت ماهیت کانی‌سازی در منطقه پی جویی کوه شورو، بررسی‌های صحرایی و آزمایشگاهی انجام شد. در بخش صحرایی، همه ویژگی‌های ساختی، بافتی و چگونگی ارتباط پدیده‌ها بررسی گردید. به منظور بررسی‌های سنگ‌شناسی، دگرسانی و کانی‌سازی در این منطقه، ۲۵ مقطع نازک، ۵ مقطع نازک صیقلی و ۵ قطعه صیقلی از واحدهای سنگی و رگه‌های کانی‌سازی (از سطح و ترانشه‌ها) تهیه شد. سرانجام نقشه زمین‌شناسی-کانی‌سازی با مقیاس ۱:۱۰۰۰ با نرم افزار ArcGIS رسم گردید. ۱۰ نمونه زمین شیمیایی به روش خرده سنگی از محل رگه‌ها (از سطح و ترانشه‌ها) برداشت شد که همه آن‌ها به روش طیف‌سنگی نشر نوری پلاسمایی جفت شده القایی (ICP-OES) در آزمایشگاه زرآزما تجزیه شدند. به دلیل بیشتر بودن مقدار آنتیموان از حد بالای تشخیص در این

پی جویی در این منطقه، تا کنون پژوهشی پیرامون خاستگاه کانسار در منطقه انجام نشده است.

در این پژوهش، توده‌های نفوذی شناسایی شده و رابطه آنها با کانی‌سازی، کانی‌شناسی ماده معدنی، دگرسانی و زمین شیمی پی جویی آن تعیین گردیده و سیال‌های درگیر و سرانجام نوع کانی‌سازی بررسی شده و با کانی‌سازی‌های کنار آن در منطقه مقایسه می‌شود. رگه‌های متعدد موجود در جنوب فردوس (شوراب، چوپان، گله‌چاه، کوه شورو) در سامانه گسلی شکل گرفته‌اند. این احتمال وجود دارد که همه رگه‌ها در این منطقه مربوط به یک تک سامانه ماقمایی-گرمایی باشد و شناخت هر چه بیشتر این ذخایر از نظر چگونگی تشکیل و خاستگاه عناصر و محلول کانه‌دار و ساختارهای زمین‌شناسی، گام مثبتی در راستای پی جویی بهتر آنهاست.

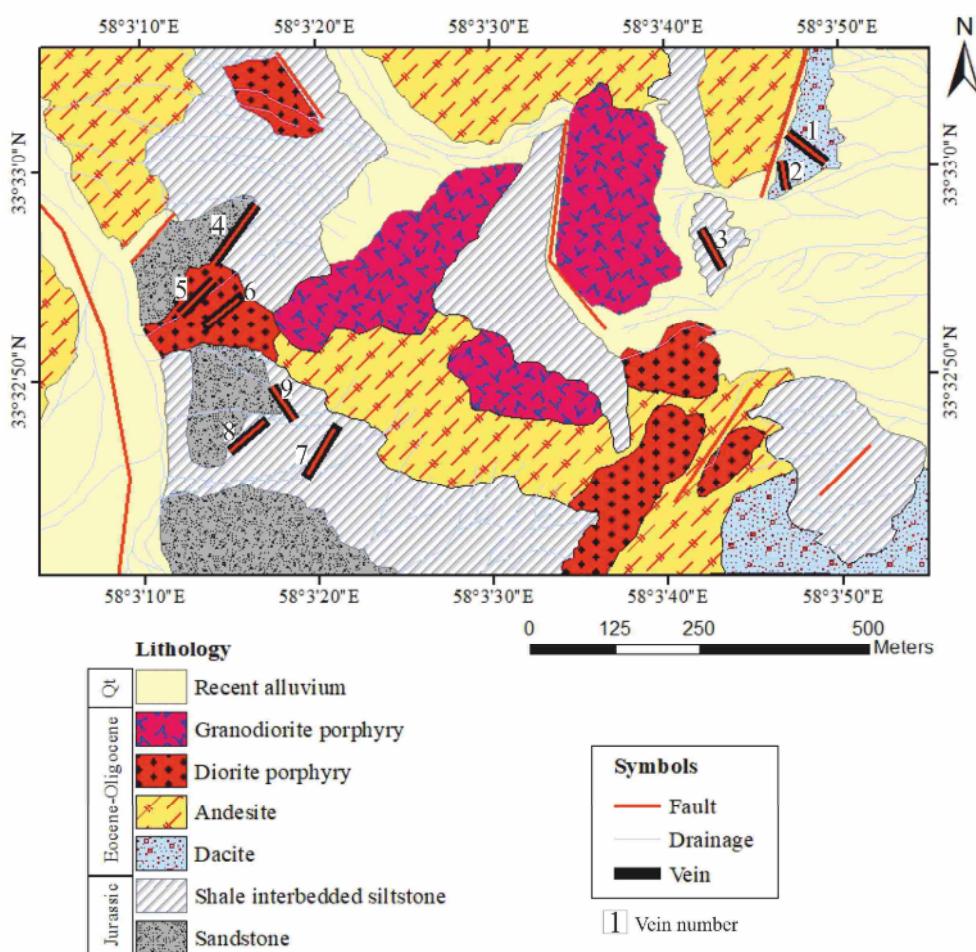
منطقه کوه شورو در بخش جنوب‌غربی نقشه زمین‌شناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ آیسک [۱۲] قرار دارد. تناوبی از شیل، لای سنگ و ماسه‌سنگ‌های کرم رنگ ژوراسیک سازند شمشک قدیمی‌ترین واحدهای زمین‌شناسی منطقه را تشکیل می‌دهند و بیشترین گسترش را در منطقه مورد بررسی دارند (شکل ۲). این سازند در بخش‌هایی میزبان کانی‌سازی رگه‌ای است.

براساس بررسی‌های صحرایی و آزمایشگاهی انجام شده، واحدهای آذرین شناسایی شده در منطقه کوه شورو را می‌توان به دو بخش آتشفسانی (داسیت و آندزیت) و نیمه‌عمیق (گرانودیوریت پورفیری و دیوریت پورفیری) تقسیم کرد. این واحدهای نیمه‌عمیق سنگ میزبان کانی‌سازی رگه‌ای هستند. هیچ شاهدی برای کانی‌سازی پراکنده و رگچه‌ای در این واحدها شناسایی نشد. همچنین، دگرسانی عمدۀ در آنها جز در کنار رگه‌ها، پروپلیتی است. بنابراین این توده‌ها نمی‌توانند خاستگاه کانی‌سازی باشند.

آزمایش‌ها (حد تشخیص برای بیشتر عناصر یک قسمت در میلیون است)، تجزیه این عنصر به روش طیف‌سنجی جذب اتمی (AAS) با حد تشخیص دو قسمت در میلیون در دانشگاه فردوسی مشهد انجام شد.

تعداد ۵ نمونه کانی کوارتز پس از بررسی‌های دقیق همبازایی (مهمترین کانی باطله و همبازایی با کانی‌سازی) برای تهیه مقطع دوپر صیقل انتخاب شدند. دما سنجی سیال‌های درگیر با یک دستگاه سرد کننده و گرم کننده ساخت شرکت لینکام مدل THM600 در دانشگاه فردوسی مشهد انجام شد. دقت کار دستگاه در مرحله سرد و گرم کردن $\pm 1^\circ\text{C}$ و گستره دمایی آن $190 - 600^\circ\text{C}$ درجه سانتیگراد بود. مقدار شوری در سامانه $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}$ با استفاده از نرم افزار موجود در سیستم اکسل HOKIEFLINCS- $\text{H}_2\text{O}-\text{NACL}$ [11] محاسبه شد. بافت نگارها و نمودارهای مناسب در نرم افزارهای SPSS و اکسل رسم شدند.

زمین‌شناسی

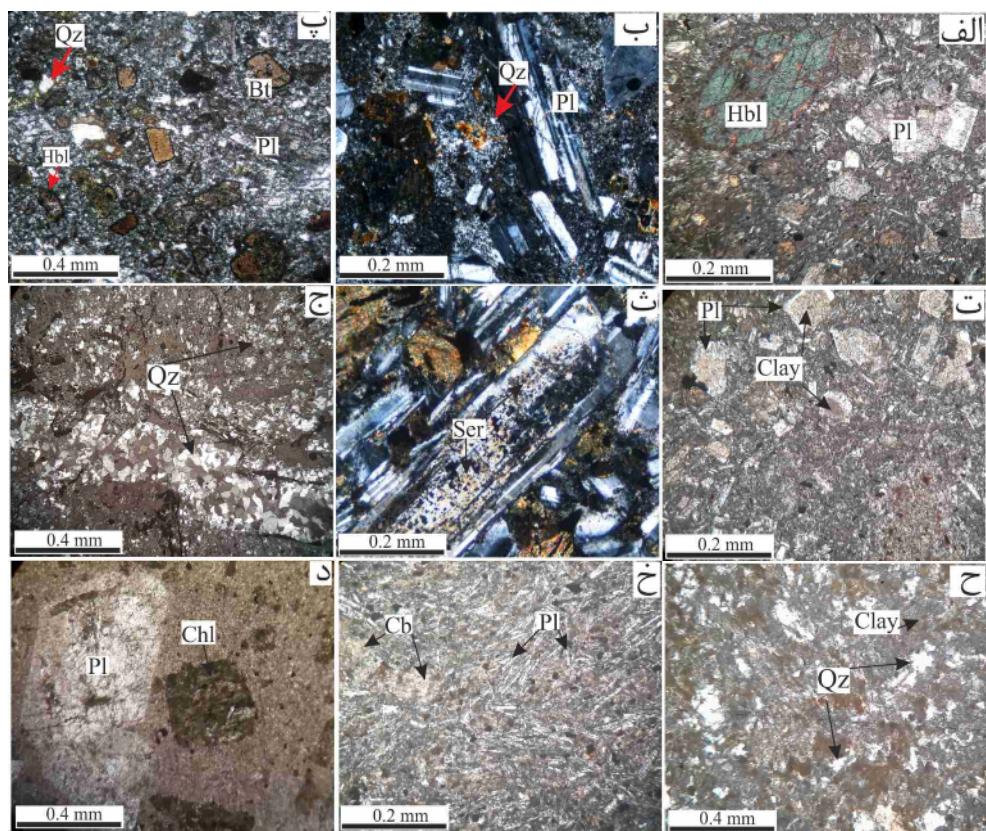


شکل ۲ نقشه زمین‌شنازی-کانی‌سازی منطقه کوه شورو.

منطقه گسترش یافته و بیشتر در واحدهای شیلی و آندزیتی نفوذ نموده است (شکل ۲). بافت سنگ پورفیری است و درشت بلورهای تشکیل‌دهنده سنگ (۳۵ تا ۴۰ درصد) شامل پلازیوکلاز از نوع الیگوکلاز-آندزین (۱۵ تا ۲۰ درصد)، فلدسپار قلیایی (اورتوکلاز، ۶ تا ۸ درصد)، هورنبلند (۵ تا ۷ درصد)، کلینوپیروکسن (اوژیت، ۲ تا ۳ درصد) و کوارتز (۱ تا ۲ درصد) هستند (شکل ۳ ب). زمینه سنگ نیز شامل کانی‌های یاد شده است. واحد گرانوودیوریت پورفیری در مرکز منطقه رخمنون دارد و بیشتر در واحدهای آندزیتی نفوذ نموده است (شکل ۲). این واحد دارای بافت پورفیری تا گلومروپورفیری است و درشت بلورهای تشکیل‌دهنده سنگ (۴۰ تا ۴۵ درصد) شامل کوارتز (۳ تا ۵ درصد)، پلازیوکلاز از نوع الیگوکلاز (۱۸ تا ۲۰ درصد)، فلدسپار قلیایی (اورتوکلاز، ۵ تا ۷ درصد)، بیوتیت (۸ تا ۱۰ درصد) و هورنبلند (۲ تا ۳ درصد) هستند. زمینه سنگ نیز شامل پلازیوکلاز، فلدسپار قلیایی و کوارتز است (شکل ۳ ب).

واحد آندزیتی بیشترین گسترش را در شمال و مرکز منطقه مورد بررسی دارد (شکل ۲). این واحد دارای بافت پورفیری با زمینه دانه ریز است. درشت بلورها (۲۰ تا ۲۵ درصد) شامل پلازیوکلاز از نوع آندزین (۱۰ تا ۱۲ درصد)، هورنبلند (۴ تا ۵ درصد)، فلدسپارقلیایی (۳ تا ۵ درصد) و کلینو پیروکسن از نوع اوژیت (۲ تا ۳ درصد) هستند (شکل ۳ الف). زمینه بیشتر شامل پلازیوکلاز و هورنبلند بوده و کانی فرعی نیز مگنتیت است. واحد داسیتی با گسترش کم در شمال شرق و جنوب شرق منطقه رخمنون دارد (شکل ۲). این واحد دارای بافت پورفیری است و درشت بلورهای آن (۱۰ تا ۲۵ درصد) شامل کوارتز (۳ تا ۵ درصد)، پلازیوکلاز از نوع الیگوکلاز (۱۰ تا ۱۲ درصد)، فلدسپار قلیایی (۴ تا ۵ درصد) و بیوتیت (۲ تا ۳ درصد) هستند. زمینه سنگ نیز شامل کانی‌های یاد شده به همراه هورنبلند است.

واحد دیوریت پورفیری بیشتر در جنوب و شمال غرب



شکل ۳ تصاویر میکروسکوپی از واحدهای آذرین و دگرسانی آنها. الف) آندزیت (در نور قطبیده متقارع، XPL)، ب) دیوریت پورفیری (XPL)، پ) گرانوودیوریت پورفیری (XPL)، ت) تبدیل پلازیوکلاز به کانی رسی در واحد آندزیتی (XPL)، ث) تبدیل ارتوکلاز به سرسیت در واحد گرانوودیوریت پورفیری (XPL)، ج) کوارتز به صورت رگچه‌ای (XPL) و ح) کوارتز ثانویه به شکل دندانه دار و حالت انباشتی در زمینه واحد داسیتی (XPL)، خ) کربناتی شدن در زمینه واحد آندزیتی (XPL)، د) تبدیل هورنبلند به کلریت در واحد آندزیتی (در نور قطبیده صفحه‌ای، PPL). Pl = پلازیوکلاز،

Chl=کلریت، Qz=کوارتز، Cb=کربنات، Cpx=کلینو پیروکسن، Bt=بیوتیت، Or=ارتوکلاز، Ser=سربیت [۱۳]. رگه‌ای با روند شمال غرب-جنوب‌شرق شکل گرفته است. در مجموع، ۹ رگه در منطقه مورد بررسی شناسایی شد (شکل ۲). این رگه‌ها با شیب بسیار (۷۵ تا ۹۰ درجه به سمت شرق) در واحدهای شیل-لای سنگ و به میزان کمتر در سنگ‌های داسیت و دیوریت پورفیری شکل گرفته‌اند. عرض رگه‌ها از ۸ تا ۵۰ متر متغیر است و طول آنها به ۱۰۰ متر نیز می‌رسد. با وجود سیال‌های کانه‌دار به فضای خالی گسل‌ها و شکستگی‌ها، کانه‌سازی با بافت‌های پرکننده فضای خالی (شکل ۴ الف)، برشی (شکل‌های ۴ ب تا ت) و جانشینی در واحدهای شیل-لای سنگ، داسیت و دیوریت پورفیری شکل گرفته است. بافت عمدی در کانی‌سازی رگه‌ای در منطقه کوه شورو از نوع پرکننده فضای خالی یا قشری^۱ است. بافت قشری درون فضای خالی و شکستگی‌های بدون برش دیده می‌شود. این بافت در توالی همبرزایی اهمیت بسیاری دارد و اغلب نسل اول تنشیست با ماده معدنی فلزی بوده که در ادامه با ته نشست باطله (کوارتز) همراه شده است (شکل ۴ الف). این بافت اغلب در کانسارهای دما پایین دیده می‌شود [۱۴].

بافت‌های برشی در اثر فعالیت‌های زمین ساختی ایجاد شده‌اند بطوريکه سنگ میزبان دچار شکستگی شده و پهنه‌های خرد شده با قطعه‌های چند سانتی‌متری ایجاد کرده است که توسط ماده معدنی و سیلیس سیمان شده‌اند. میزان جدایش، چرخش، فاصله بین قطعه‌ها و ساییدگی قطعه‌های برش در پهنه‌های کانه‌دار نسبتاً ضعیف بوده و بر اساس تقسیم بندی لازمیکا [۱۵] اغلب از نوع برش‌های خرد شده (شکل‌های ۴ ب تا ت) هستند. عدم چرخش و ساییدگی شدید در قطعه‌های برش به احتمال بسیار به سبب پایین بودن قدرت جریان سیال کانه‌دار برای جابجایی و حرکت آنها بوده است.

سرانجام بر اساس بررسی‌های صحرایی، کانی‌شناسی (همبرزایی کانیایی) و بافتی، کانی‌سازی در سامانه رگه‌ای در منطقه کوه شورو را می‌توان به سه مرحله تقسیم کرد. این مراحل عبارتند از ۱. کوارتز-گالن-پیریت-زرنیخ قرمز همراه با دگرسانی آژیلی-سیلیسی (شکل‌های ۴ ت و ث)، ۲. کوارتز-استیبنیت-پیریت و به مقدار کم زرنیخ قرمز همراه با دگرسانی

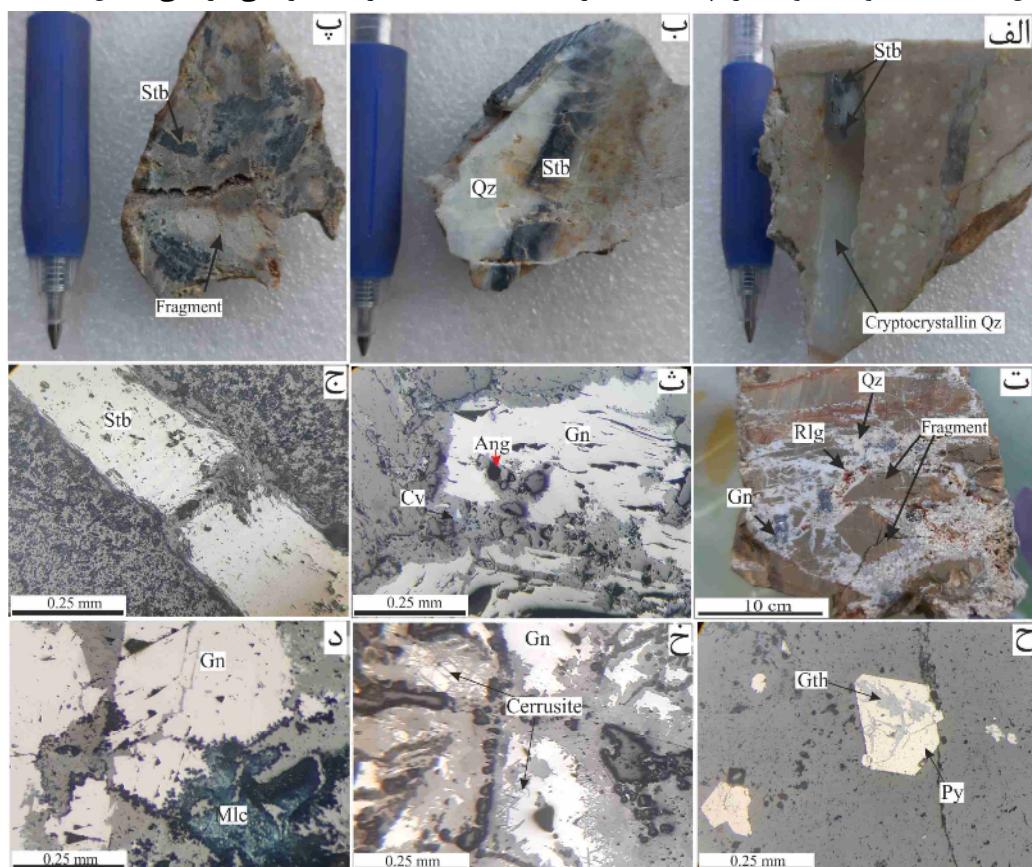
دگرسانی درود سیال‌های کانه‌دار به درون پهنه گسلی و محل شکستگی-ها در سنگ میزبان باعث ایجاد دگرسانی‌ها شده که در لبه رگه‌ها و گاهی تا فاصله چند متر با شدت‌های متفاوت قابل مشاهده‌اند. چهار نوع دگرسانی اصلی آژیلی-سربیتی، سیلیسی، کربناتی و پروپلیتی در منطقه کوه شورو شناسایی شدند. دگرسانی‌های آژیلیک-سربیتی، سیلیسی و کربناتی دارای یک روند تقریباً خطی با تمرکز نسبی در گستره رگه‌ها هستند. دگرسانی پروپلیتی گسترش بسیاری در منطقه مورد بررسی دارد و بدون روند خطی است. گفتنی است که دگرسانی آژیلی-سربیتی در مواردی که سنگ میزبان رگه‌ها واحدهای آذربین بودند، شناسایی شد.

در دگرسانی آژیلی، فلدسپارها (پلازیوکلاز و ارتوکلاز) به شدت دگرسان شده و اغلب (۴۰ تا ۴۵ درصد) به کانی‌های رسی (شکل ۳ ت) و کمتر (۵ تا ۷ درصد) به سربیت (شکل ۳ ث) تبدیل شده‌اند. این دگرسانی با گسترش کم بر لبه رگه بیشتر واحدهای داسیتی و دیوریت پورفیری اثر گذاشته است. سیلیسی شدن بیشتر در قالب رگه-رگچه‌های کوارتز (شکل ۳ ج) و کوارتزهای دندانه دار با حالت انباشتی (۵ تا ۱۰ درصد) در متن سنگ میزبان (شکل ۳ ح) دیده می‌شوند. اندازه کوارتزها از چند صدم تا ۰/۴ میلیمتر تغییر می‌کند. دگرسانی کربناتی بیشتر به صورت کلسیتی شدن دیده می‌شود. کلسیتی شدن در ارتباط با فرایندهای پس از کانی‌سازی است که به صورت رگچه‌هایی از کلسیت درشت بلور و یا جانشینی در سنگ میزبان (شکل ۳ خ) دیده می‌شوند. کانی‌های کلسیت بی‌شکل تا خودشکل هستند و اندازه بلورهای آن از چند ده میکرون تا ۰/۶ میلیمتر متغیر است. دگرسانی پروپلیتی ضعیف با فاصله از رگه، اغلب بر واحدهای آندزیت و گرانوئدبوریت پورفیری اثر گذاشته است. این دگرسانی باعث تبدیل هورنبلند به کلریت (۸ تا ۱۰ درصد، شکل ۳ د) و مگنتیت (۳ تا ۵ درصد) و پلازیوکلاز به اپیدوت (۵ تا ۷ درصد) شده است.

کانی‌سازی

کانی‌سازی در منطقه کوه شورو بیشتر در راستای گسل‌هایی با روند شمال‌شرق-جنوب‌غرب و به مقدار کمتر در راستای گسل-

سیلیسی (شکل‌های ۴ الف و ب) و ۳. رگچه‌های تاخیری کلسیت همراه با دگرسانی کربناتی (شکل ۵).



شکل ۴ نمونه دستی از کانی‌سازی در منطقه کوه شورو و تصاویر میکروسکوپی در نور بازتابی از (الف) رگچه‌های کوارتز نهان بلوری-استیبنیت در واحد داسیتی، ب) رگچه کوارتز-استیبنیت در واحد داسیتی، پ) استیبنیت-کوارتز نهان بلوری در برش گسلی با قطعه‌هایی از سنگ میزان داسیتی. ت) گالن-زرنیخ قرمز-کوارتز در برش گسلی با قطعه‌هایی از واحد شیلی، ث) گالن از لبه در حال تبدیل به آنگلزیت (PPL)، ج) ستون‌های کشیده استیبنیت (PPL)، ح) پیریت بیشتر به صورت شکل دار تا نمیه شکل دار در حال تبدیل به گوتیت (PPL)، خ) تبدیل گالن به سروزیت (PPL)، د) مالاکیت (PPL). (الف) = پیریت، (ب) = استیبنیت، (پ) = آنگلزیت، (ث) = گالن، (ج) = کولیت، (ح) = گوتیت، (خ) = زرنیخ قرمز، (ت) = کوارتز و (د) = مالاکیت (PPL).

Minerals	Hypogene		Oxidized zone
	Main Stage	Late Stage	
Pyrite	-----	-----	-----
Galena	---	-----	-----
Realgar	----	-----	-----
Stibnite	---	----	-----
Quartz	-----	-----	-----
Calcite	-----	-----	-----
Clay minerals	---	-----	-----
Sericite	-----	-----	-----
Chlorite	-----	-----	-----
Epidote	-----	-----	-----
Cerrusite	-----	-----	-----
Anglesite	-----	-----	-----
Covellite	-----	-----	-----
Malachite	-----	-----	-----
Hematite	-----	-----	-----
Goethite	-----	-----	-----

شکل ۵ توالی همبازایی رگه‌ها در منطقه کوه شورو.

دیگر کانی‌های آهن دار در منطقه مورد بررسی، مقدار هماتیت و گوتیت محدود (۴-۶ درصد) است. کانی پیریت بیشتر از محل درز و شکستگی‌ها به گوتیت تبدیل شده است.

سروزیت: مهمترین کانی برونزاد سرب در منطقه کوه شورو سروزیت است که با بافت‌های جانشینی چون جانشینی کناره‌ای، جانشینی شبکه‌ای و جانشینی در راستای رخ‌ها دیده می‌شود. در پهنه اکسایشی، کانی گالن تا ۷۰ درصد به سروزیت و ۱۰ درصد به انگلزیت تبدیل شده است (شکل‌های ۴ ث و خ).

انگلزیت: حضور انگلزیت نسبت به سروزیت در منطقه مورد بررسی بسیار کمتر است و بیشتر با بافت جانشینی دیده می‌شود (شکل‌های ۴ ث و خ).

کوولیت: در بررسی‌های صحرایی و مقاطع میکروسکوپی کانه مس‌دار شناسایی نشد، اما حضور کوولیت (۳-۵ درصد) نشان دهنده وجود یک کانه مس‌دار در منطقه بوده که در اثر فرایندهای برونزاد، توسط کانی کوولیت جانشین شده است. کوولیت در نمونه‌هایی با تجربه فرایندهای اکسایشی حضور دارد که به شکل لامیلار در لبه و سطوح درز و شکستگی‌های کانی گالن دیده می‌شود (شکل ۴ ث).

مالاکیت: ملاکیت از کانی‌های ثانویه کربناتی مس است که بسته به مقدار کانی‌های سولفیدی مس موجود در رگه، به صورت لکه‌های پراکنده (شکل ۴ د) تا جانشینی کامل سولفیدها در حجم کم (۵-۷ درصد) در نواحی اکسایشی و برونزاد دیده می‌شود که گاه در میان آن، کوولیت به صورت باقیمانده وجود دارد. ملاکیت همچنین درون درز، شکاف و حفره‌ها تشکیل شده است.

زمین شیمی

نتایج تجزیه زمین شیمی برخی عناصر مهم از ۱۰ نمونه خرده سنگی برداشت شده از محل رگه‌ها در جدول ۱ آمده است. مقادیر کمترین، بیشترین و میانگین اندازه‌گیری شده در نمونه‌های خرده سنگی برداشت شده از محل رگه‌ها برای آنتیموان ۵۵ گرم در تن تا ۱۴ درصد (با میانگین ۳/۳ درصد)، سرب ۷ تا ۲۹۳ گرم در تن (با میانگین ۶۱/۱ گرم در تن)، روی ۳ تا ۲۵۴ گرم در تن (با میانگین ۸۷/۱ گرم در تن)، مس ۳ تا ۴۹ گرم در تن (با میانگین ۲۳/۹ گرم در تن)، آرسنیک ۷ تا ۹۸ گرم در تن (با میانگین ۵۰/۶ گرم در تن) و نقره ۰/۳ تا ۶/۳ گرم در تن (با میانگین ۱/۱ گرم در تن) است. بیشترین مقدار آنتیموان در

کانه‌نگاری در رگه‌های کانه‌دار

استیبنیت: استیبنیت فراوان ترین کانی سولفیدی اولیه (بیش از ۹۰ درصد) بوده که در مرحله دوم کانی‌سازی در رگه‌ها شکل گرفته است. این کانی شکل دار تا نیمه شکل دار است و اندازه بلورهای منشوری آن گاهی به ۴ سانتی‌متر می‌رسد. گاهی بلورهای منشوری استیبنیت ماکل چندريخت نشان می‌دهند و دارای خمیدگی هستند (شکل ۴ ج).

گالن: این کانه بیشتر به صورت شکل دار تا نیمه شکل دار همراه با زرنيخ قرمز شکل گرفته است. اندازه این کانی چند ده میکرون تا ۷ میلی‌متر بوده و فراوانی آن در رگه حدود ۵ تا ۷ درصد است. گالن در بعضی قسمت‌ها از لبه یا محل رخ‌ها به سروزیت و انگلزیت تبدیل شده است (شکل‌های ۴ ث و خ). هیچ میانباری در گالن‌های منطقه مورد بررسی شناسایی نشد.

زرنيخ قرمز (رئال گار): این کانی به صورت بی‌شکل تا نیمه شکل-دار و با فراوانی ۱۵ تا ۲۰ درصد در مرحله اول و ۵ تا ۷ درصد در مرحله دوم کانی‌سازی شکل گرفته است. این کانی بیشتر با بافت پراکنده و پرکننده فضای خالی در محل حفره‌ها انباشته شده است (شکل ۴ ت).

پیریت: این کانی به صورت پراکنده در مراحل اول و دوم کانی-سازی همراه با ماده معدنی در منطقه کوه شورو شناسایی شد. پیریت بیشتر به صورت شکل دار تا نیمه شکل دار است و اندازه از ۳۰ میکرون تا ۲ میلی‌متر و فراوانی کم (۳ درصد) دارد. پیریت‌ها بیشتر از محل درز و شکستگی‌ها با بافت جانشینی به گوتیت تبدیل شده‌اند (۱۵-۱۰ درصد، شکل ۴ ح).

کوارتز: مهمترین و اصلی‌ترین کانی باطله در رگه‌ها کوارتز است. کوارتزهای مربوط به مرحله اول کانی‌سازی به صورت شیری رنگ و خودشکل در اندازه چند ده میکرون تا ۱ سانتی‌متر تشکیل شده‌اند. کوارتزهای مربوط به مرحله دوم کانی‌سازی بیشتر به صورت شفاف تا شیری رنگ و خود شکل در لبه و دو طرف رگه در اندازه چند ده میکرون تا ۶ سانتی‌متر تشکیل شده‌اند. گاهی، کوارتز به صورت نهان بلور در رگچه‌ها همراه با کانی‌سازی دیده می‌شود (شکل ۴ الف). حضور کوارتز نهان بلوری نشان دهنده شکل گیری آن در نزدیک سطح است.

کانی‌های ثانویه تشکیل شده در پهنه اکسایشی شامل سروزیت، کوولیت، ملاکیت و کانی‌های اکسیدی-هیدروکسیدی آهن (گوتیت و همانیت) هستند. به دلیل کم بودن مقدار پیریت و

سیال‌های درگیر برای کانی کوارتز وابسته به کانی‌سازی در دو مرحله اول و دوم انجام شد. سیال‌های درگیر بر اساس پیشنهاد رودر و گلدشتاین [۱۸، ۱۷] شناسایی شدند. در نمونه‌های مورد بررسی، سه نوع سیال درگیر قابل تفکیک هستند. بیشتر سیال‌های درگیر شناسایی شده دو فازی غنی از مایع (نوع L+V) با ۷۰ تا ۹۰ درصد فاز مایع و ۱۰ تا ۳۰ درصد بخار) هستند و همه بصورت اولیه تشکیل شده‌اند. همچنین، تعداد کمی از سیال‌های درگیر از نوع سیال‌های غنی از بخار (V) و تک فازی مایع (L) هستند (شکل ۶) و فاز دختر در آنها دیده نشد. اندازه‌گیری گرمایش و سرمایش برای سیال‌های درگیر اولیه دو فازی غنی از مایع انجام شد. در این بررسی، ۲ مقطع دو بر صیقلی و تعداد ۲۳ سیال درگیر (نوع LV) از مرحله اول و ۳ مقطع دو بر صیقلی و ۳۹ سیال درگیر (نوع LV) از مرحله دوم کانی‌سازی رگه‌ای اندازه‌گیری شدند که نتایج در جدول ۳ آورده شده است.

رگه شماره ۲ و مربوط به کانی‌سازی استیبنیت است. بیشترین مقدار سرب در رگه شماره ۹ و مربوط به کانی‌سازی گالن، رئال‌گار و استیبنیت است (شکل ۲). با استفاده از ضریب همبستگی پیرسون [۱۶]، ارتباط و همبستگی میان عناصر مختلف در رگه‌ها بررسی شد که نتایج آن در جدول ۲ آمده است. هرچند مقدار بالای آرسنیک در برخی نمونه‌های مورد بررسی شده بیشتر مربوط به وجود رئال‌گار است، اما این عنصر با مس همبستگی مثبت متوسط (۰,۶۲۲) نشان می‌دهد. نقره با مس همبستگی مثبت ضعیف (۰,۱۲۰) و با سرب همبستگی منفی ضعیف (-۰,۱۳۵) دارد (جدول ۲). بنابراین، عنصر نقره نمی‌تواند در ساختار کانی گالن وجود داشته باشد.

سیال‌های درگیر

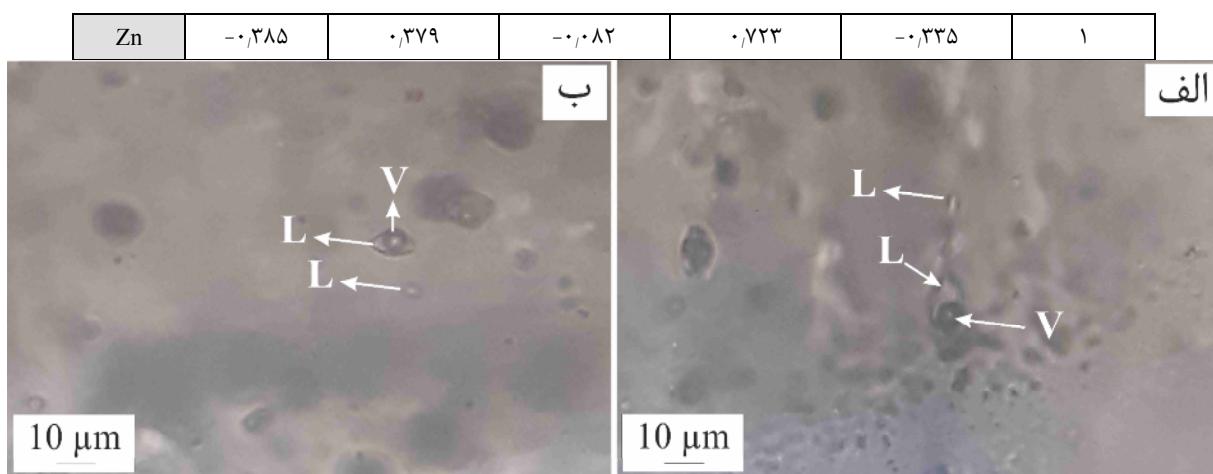
چنان که اشاره شد، بر اساس بررسی‌های صحرایی، کانی‌شناسی (همبرزایی کانیایی) و بافتی، دو مرحله اصلی در شکل‌گیری کانی‌سازی رگه‌ای در منطقه کوه شورو شناسایی شد. بررسی

جدول ۱ نتایج حاصل از تجزیه نمونه‌های خردمندی برداشت شده از رگه‌ها در منطقه کوه شورو.

Sample N	Vein Number	Ag (ppm)	As (ppm)	Ba (ppm)	Cu (ppm)	Mn (ppm)	Pb (ppm)	Sb (ppm)	Zn (ppm)
GSH-3	۱	۰,۵۳	۱۲	۸۶	۲۷	۲۴۵	۲۴	۴۳۰۰۰	۳۳
GSH-4	۲	۶,۳	۷	۱۳	۲۵	۳۳	۲۹	۱۴۰۰۰	۳
GSH-5	۳	۰,۷۱	۹	۵۹	۵	۹۸	۷	۷۵۰۰۰	۱۶۸
GSH-6	۴	۰,۴۳	۱۳	۴۹۱	۳	۱۸۸	۱۵	۲۶۰۰۰	۴۰
GSH-7	۴	۰,۵۳	۵۹	۱۱۴	۱۶	۳۰۱	۴۸	۱۲۰۰۰	۱۴۶
GSH-8	۵	۰,۳۶	۹۸	۱۵۴	۲۶	۱۲۴۹	۷۰	۳۷۱	۹۶
GSH-9	۶	۰,۳۷	۴۸	۱۳۷	۱۶	۴۶۲	۲۵	۹۰۰۰	۵۵
GSH-10	۷	۰,۶۶	۸۹	۱۲۲	۳۵	۵۵	۷۵	۳۵۱	۵۶
GSH-11	۸	۱,۳	۷۲	۸۲	۴۹	۱۰۶۳	۲۵	۲۶۰۰۰	۲۰
GSH-13	۹	۰,۶۴	۹۷	۱۶۹	۳۷	۴۴۰	۲۹۳	۵۵	۱۵۴

جدول ۲ مقادیر ضریب همبستگی مربوط به هر جفت عنصر در رگه‌های منطقه کوه شورو (+++ همبستگی مثبت بالا، ++ همبستگی مثبت متوسط، + همبستگی مثبت ضعیف، - همبستگی منفی ضعیف، -- همبستگی منفی متوسط، --- همبستگی منفی بالا).

	Ag	As	Cu	Pb	Sb	Zn
Ag	۱	--	+	-	+++	--
As	-۰,۳۷۸	۱	++	++	---	++
Cu	۰,۱۲۰	۰,۶۲۲	۱	++	-	-
Pb	-۰,۱۳۵	۰,۶۱۷	۰,۴۱۴	۱	--	+++
Sb	۰,۸۵۷	-۰,۷۳۶	-۰,۲۰۶	-۰,۳۷۸	۱	--



شکل ۶ تصاویر میکروسکوپی از (الف) سیال‌های در گیر دوفازی (LV) غنی از مایع و تک فازی مایع در کوارتز، (ب) سیال‌های در گیر دوفازی (LV) غنی از بخار و تک فازی مایع در کوارتز.

جدول ۳ نتایج مطالعات سیال‌های در گیر اولیه (P) در کانی کوارتز همراه با کانه‌زایی رگه‌ای در منطقه کوه شورو.

شماره	مرحله	ابعاد	نوع	تعداد	Th (°C)	T _{fim} (°C)	T _m (°C)	شوری
C-3	۲	۹-۱۲	LV	۱۴	۱۶۲-۱۹۲	-۵۰,۱-۴۹,۲	-۱۴,۳-۱۲,۸	۱۷,۶-۱۸
C-18B	۲	۶-۱۰	LV	۱۴	۱۶۰-۱۷۸	-۴۹,۳-۴۹	-۱۰,۹-۹,۸	۱۳,۷-۱۴,۸
C-7	۲	۸-۱۰	LV	۱۴	۱۶۸-۱۹۲	-۴۵,۸-۴۴,۹	-۱۷,۴-۱۷	۲۰,۲-۲۰,۴
C-19	۱	۸-۱۰	LV	۱۶	۲۱۰-۲۲۴	-۵۰,۴-۴۹,۲	-۱۹,۲۵-۱۸	۲۰,۹-۲۱,۸
C-199	۱	۸-۱۲	LV	۱۴	۲۰۷-۲۸۰	-۴۶,۸-۴۶	-۲۰,۷-۱۹	۲۱,۶-۲۲,۸

نخستین دمای ذوب شدگی (T_{fim}) در سیال‌های در گیر نیز

بین ۴-۵۰/۴- تا ۴۴/۹- درجه سانتی گراد (میانگین ۴۸/۱- درجه سانتی گراد) متغیر بود. این دما رابطه مستقیمی با ترکیب نمک موجود در سیال دارد [۲۲-۱۹]. بر اساس T_{fim} به دست آمده، نمک‌های NaCl و CaCl₂ در سیال‌های در گیر اولیه وجود دارند.

بحث و بررسی دگرگونی سیال کانه‌ساز

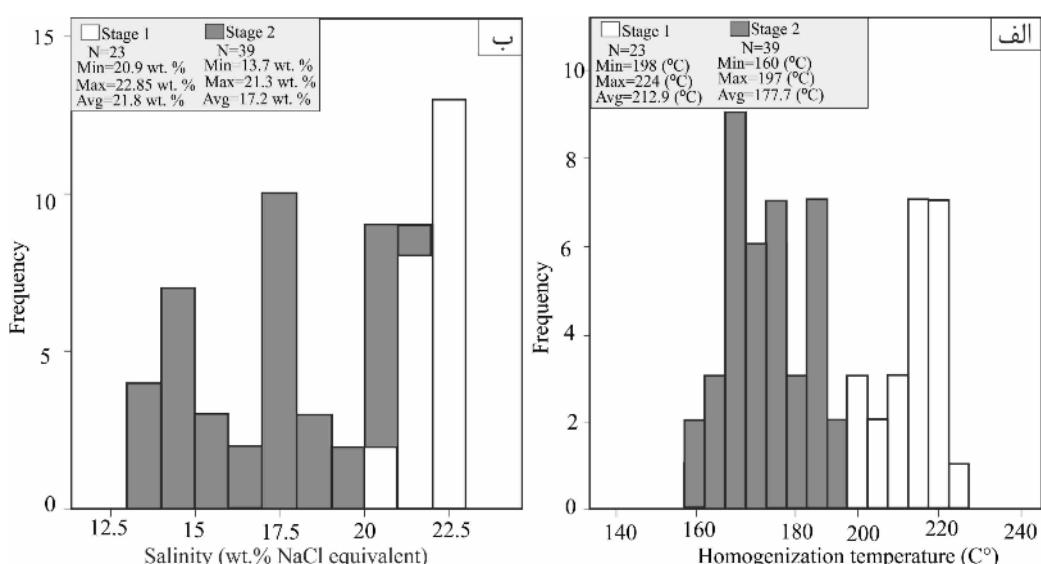
توالی کانیابی در کانی‌سازی‌های رگه‌ای در منطقه کوه شورو نشان دهنده تغییر از کانی‌های رسی-سرسیت (دگرسانی آرژیلی-سرسیت) به کانی‌سازی اصلی همراه با کوارتز (دگرسانی سیلیسی) و سرانجام رگچه‌های تاخیری کربناتی (دگرسانی کربناتی) است. تغییرات در مجموعه همبازایی نشانگر تکامل محلول گرمایی است. تغییر شرایط پایداری کانی رسی به کلسیت نشان دهنده تکامل محلول از شرایط pH اسیدی به قلیایی است [۲۳]. نمودار شوری نسبت به دمای همگن شدگی

سیال‌های در گیر در نمونه‌های کوارتز مرحله اول بیشتر بی‌شكل تا میله‌ای هستند و اندازه آنها ۸ تا ۱۲ میکرون است. مقدار دمای نهایی ذوب بیخ (T_m-ice) در سیال‌های این رگه متغیر و بین ۲۰,۷-۲۰,۷- تا ۱۸,۰°C است (جدول ۳) که به این اساس، شوری سیال‌های در گیر این رگه از ۲۰,۹ تا ۲۰,۸ درصد وزنی (میانگین ۲۱,۸ درصد وزنی) متغیر است. گستره دمای همگن شدگی در این رگه از ۱۹,۸ تا ۲۲,۴ درجه سانتی گراد و میانگین دما ۲۱,۹ درجه سانتی گراد است (شکل ۷). سیال‌های در گیر در نمونه‌های کوارتز در مرحله دوم، بی‌شكل تا بیضوی هستند و اندازه آنها ۲ تا ۱۰ تا ۱۰ میکرون است. مقدار دمای نهایی ذوب بیخ در سیال‌های این رگه بین ۱۷,۴-۹,۸°C متغیر است (جدول ۳) که بر این اساس، شوری سیال‌های در گیر این رگه از ۱۳,۷ تا ۲۱,۳ درصد وزنی (میانگین ۱۷,۲ درصد وزنی) تغییر می‌کند. گستره دمای همگن شدگی در این رگه از ۱۶۰ تا ۱۹۷ درجه سانتی گراد و میانگین دما ۱۷۷,۲ درجه سانتی گراد است (شکل ۷).

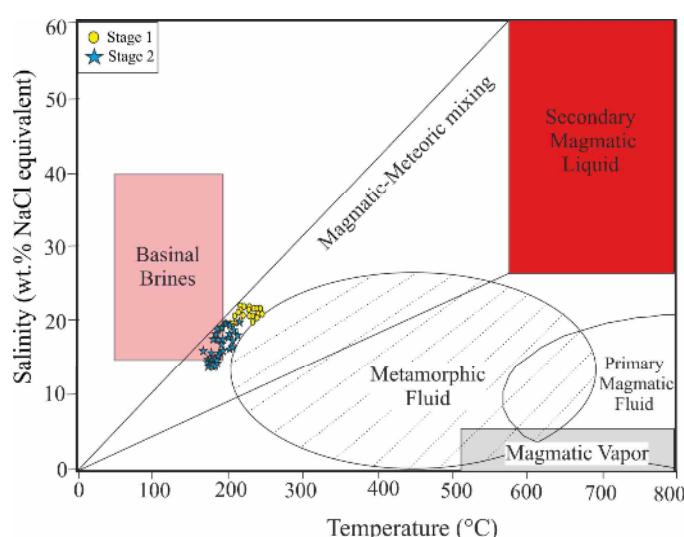
نشان دهنده فرایند جوشش باشد. اغلب در تشکیل ذخایر فراگرمایی، عناصر فلزی از ماقمای مادر توسط محلول ماقمایی با دما و شوری بالا حمل شده و به دلیل دمای بالای محلول ماقمایی، به طرف بالا حرکت می‌کند. آب‌های جوی با دما و شوری پایین از فضای درز و شکستگی‌ها و گسل‌ها به عمق راه‌یافته و با محلول ماقمایی مخلوط می‌شوند و فرایند همرفتی-مخلوط شدگی سیال بین توده نفوذی در عمق (به عنوان موتور گرمایی) و عمق‌های کمتر ایجاد می‌شود. سرانجام بر اثر عواملی چون کاهش دما، افزایش pH و خروج گازها در اثر جوشش، کانی‌سازی در فضای مناسب مانند پهنه‌های گسلی بر جای گذاشته می‌شود [۲۵].

و محیط آب‌های مختلف برای سیال‌های درگیر نشان می‌دهد که سیال‌های درگیر از نوع کوارتز در منطقه کوه شورو در گستره آمیختگی آب ماقمایی و آب‌های جوی قرار دارند (شکل ۸).

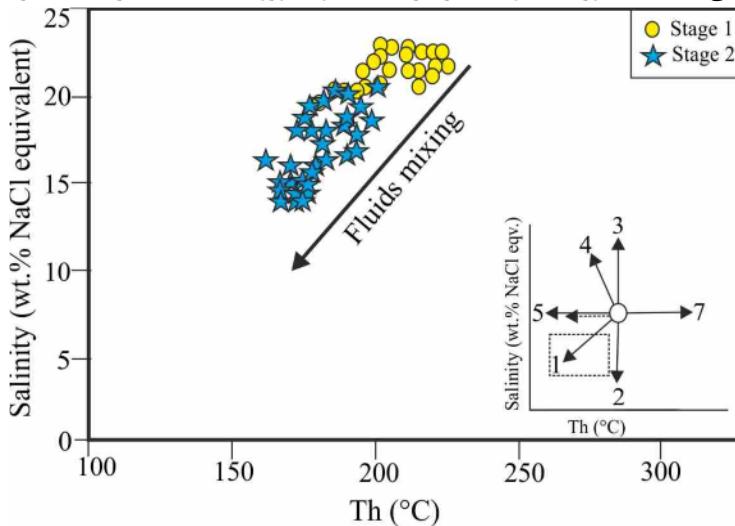
همچنین نمودار دمای همگن شدگی-شوری (شکل ۹) نشان دهنده کاهش دما و شوری محلول است، بطوریکه دمای همگن شدگی و شوری در زمان ته نشست کوارتز مرحله اول بالا بوده و در مراحل آخر ته نشست کوارتز (مراحله دوم) کاهش می‌یابند. کاهش دما و شوری در سیال‌های درگیر با روند مخلوط شدگی دو سیال دما بالا-شوری بالا با سیال دما پایین-شوری پایین همخوانی دارد. همچنین همزیستی سیال‌های غنی از بخار و غنی از مایع در برخی نمونه‌های کوارتز می‌تواند



شکل ۷ نمودارهای الف) دمای همگن شدگی، ب) شوری سیال‌های درگیر اولیه در منطقه کوه شورو.



شکل ۸ نمودار دمای همگن شدگی نسبت به شوری سیال‌های درگیر منطقه کوه شورو (محیط‌های تعریف شده بر گرفته از مرجع [۲۴] هستند).



شکل ۹ نمودار دمای همگن شدگی نسبت به شوری میان‌بارهای سیال در کانی‌سازی‌های سیال در کانی‌سازی‌های رگه‌ای منطقه کوه شورو. روندهای ممکن تکامل سیال در نمودار دما-شوری [۲۰]. روند ۱=مخلوط شدگی سیال A با سیال سردتر و شوری کمتر B، روندهای ۲ و ۳=مخلوط شدگی سیال A با سیال‌های دیگر با شوری مختلف ولی دمای یکسان، روند ۴=افراش شوری فاز باقیمانده در اثر جوشش، روند ۵=سرد شدگی سیال و روند ۶=باریک شدگی میان‌بارهای سیال، روند ۷=تراوش میان‌بارهای سیال طی گرمایش.

مدل کانی‌سازی
رگه‌های کوارتر-سولفید از یک سیال با دمای ۱۶۰ تا ۲۲۴ درجه سانتی‌گراد و شوری کم (۱۳/۷ تا ۲۲/۸ درصد وزنی NaCl) تشکیل شده‌اند. گستره‌های دما و شوری در این رگه‌ها مشابه سامانه‌های فراگرمایی است. از ویژگی‌های این سامانه‌ها نزدیکی بسیار دمای همگن شدگی آن‌ها به دمای به دام افتادن-شان است. از آنجا که فشار آنها طی به دام افتادن بسیار پایین است و نیازی به تصحیح ندارد [۲۵]، می‌توان عمق تشکیل آن را برآورد کرد که بر اساس نمودار مرجع [۳۰]، (شکل ۱۰) حدود ۷۰۰ متر است.

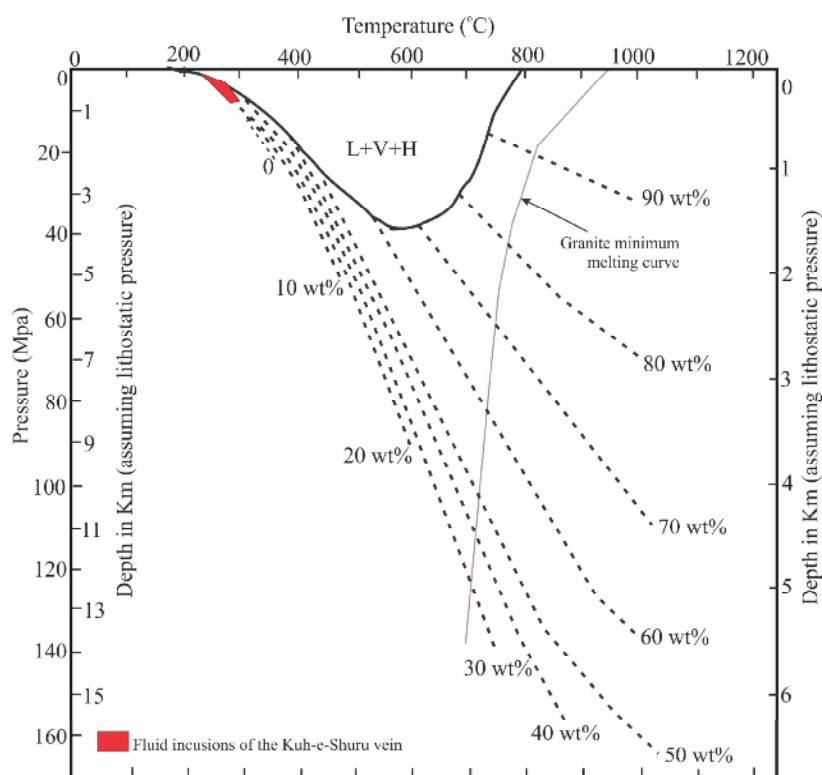
توده وابسته به کانی‌سازی شناسایی نشد، اما این احتمال وجود دارد که در عمق یا در فاصله‌ای دورتر از منطقه مورد بررسی باشد. رخداد کانی‌سازی‌های رگه‌ای مانند معدن گله چاه (سرب-روی)، شوراب (سرب-روی-مس-آنتمیوان) و مناطق پی‌جوبی چوپان (سرب-روی-آنتمیوان) و شند محمود (آنتمیوان-سرب) در همسایگی منطقه کوه شورو بیانگر پتانسیل بالای این منطقه از غرب قطعه لوت است. به اعتقاد مهرابی و همکاران [۸] تغییرات کانی‌شناسی، دگرسانی، دما و عمق تشکیل، به احتمال بسیار گویای وجود یک مجموعه کانه‌زایی مشترک در منطقه گله چاه-شوراب-چوپان است. منطقه کوه شورو از نظر

بررسی‌های سورد [۲۶، ۲۷] نشان داده است که کمپلکس‌های بی‌سولفیدی در کانسارهایی که دماهای پایین‌تر از ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد تشکیل می‌شوند و یا در کانسارهایی که کانی-شناسی آنها بیانگر شرایط احیاء کننده است، غالب هستند. این در حالی است که در ذخایری که در دماهای بالاتر از حدود ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد شکل می‌گیرند و حضور کانی‌های اکسیدی یا سولفیدی در آنها بیانگر شرایط به نسبت اکسید کننده است، کمپلکس‌های کلریدی غلبه دارند. دمای تشکیل کم کانسار کوه شورو نشان دهنده حمل عناصر در قالب کمپلکس‌های بی‌سولفیدی است و کاهش دما و غلظت H₂S در اثر مخلوط شدگی بین محلول ماقمایی گرم و شور و محلول جوی سرد و با شوری کم می‌تواند باعث کاهش دما و ناپایداری کمپلکس‌ها و تنهشینی فلزات شود [۲۸، ۲۹].

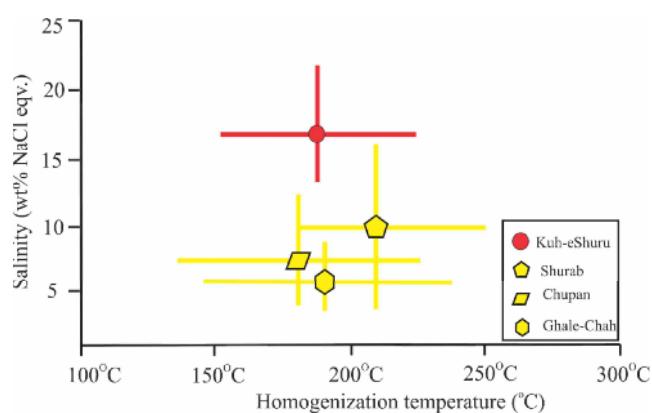
در کانسارهای فراگرمایی، مقدار طلا به شوری سیال کانی-ساز بستگی دارد. انواع غنی از طلا با سیال با شوری کم ۲-۱ درصد وزنی نمک طعام) و نوع فلزات پایه و نقره با سیال با شوری بالاتر همراه هستند [۳۰]. سیال شور و غنی از فلزات پایه توان تشکیل دانه‌های آزاد طلا را نداشته و تنها باعث کانی‌سازی فلزات پایه و نقره در این منطقه شده است. بنابراین می‌توان گفت که به دلیل شوری بالای سیال کانه‌ساز در منطقه، کانی‌سازی طلا به صورت اقتصادی تشکیل نشده است.

مهرابی و همکاران [۹] بر پایه‌ی بررسی ایزوتوب‌های پایدار، خاستگاه ماقمایی-جوی را برای کانی‌سازی در معن شوراب پیشنهاد کردند. بنابراین، این احتمال وجود دارد که همه رگه‌ها در این منطقه از غرب قطعه لوت مربوط به یک تک سامانه ماقمایی-گرمایی باشد و ماقما در عمق کانی‌سازی‌ها را کنترل کند.

نوع کانی‌سازی‌ها (سرب-آنتیموان) و دگرسانی‌ها (سیلیسی-کربناتی) مشابه منطقه‌های گله‌چاه، شوراب و چوبان است. همچنین، مقایسه دمای همگن شدگی و شوری سیال‌های درگیر در کانی‌سازی آنتیموان منطقه کوه شورو با مناطق نام برده نشان می‌دهد که این رگه‌ها در یک گستره دمایی مشابه ایجاد شده‌اند، ولی تعدادی از سیال‌های درگیر در منطقه کوه شورو شوری تقریباً بیشتری را نشان می‌دهند (شکل ۱۱).



شکل ۱۰ نمودار فشار-درجه حرارت (برای نمونه‌های منطقه کوه شورو) نشان دهنده رابطه فازها در سامانه $\text{NaCl}-\text{H}_2\text{O}$ در فشارهای هیدرو استاتیک و لیتو استاتیک [۳۰]. خط چین‌ها کانتورهای ثابت درصد وزنی NaCl محلول در شورابه هستند. خط باریک خاکستری منحنی کمترین ذوب گرانیت را مشخص می‌کند. خط ضخیم مشکی مرز سه فاز، $\text{L}+\text{V}+\text{H}$ را برای سامانه $\text{NaCl}-\text{KCl}-\text{H}_2\text{O}$ با Na/K در محلول ثابت شده بوسیله آلتیت و K -فلدسبار در درجه حرارت‌های مشخص نشان می‌دهد.



شکل ۱۱ مقایسه دمای همگن شدن و شوری سیال‌های درگیر در مناطق شوراب، گله‌چاه، چوپان (داده‌ها از [۸]) با منطقه کوه شورو.

- [8] Mehrabi B., Tale Fazel E., Nokhbatolfoghahaie A., "The role of magmatic and meteoric water mixing in mineralization of Shurab polymetal ore deposit South of Ferdows: isotope geochemistry and microthermometry evidences (in Persian)", Iranian journal of mineralogy and crystallography 19 (2011) 121-130.
- [9] Mehrabi B., Tale Fazel E., Yardley B., "Ore geology, fluid inclusions and O-S stable isotope characteristics of Shurab Sb-polymetallic vein deposit, eastern Iran", Chemie der Erde 79 (2019) 307-322.
- [10] Lecumberri-Sanchez P., Steel-MacInnis M., Bodnar R.J., "A numerical model to estimate trapping conditions of fluid inclusions that homogenize by halite disappearance", Geochimica et Cosmochimica Acta 92 (2012) 14-22.
- [11] Steele-MacInnis M., Lecumberri-Sanchez P., Bodnar R.J., "HOKIEFLINCS-H₂O-NACL: A Microsoft Excel spreadsheet for interpreting microthermometric data from fluid inclusions based on the PVTX properties of H₂O-NaCl", Computer in Geosciences 49 (2012) 334-337.
- [12] Naderi Mighat N., Akrami M.A., "Geological map of Ayask", Scale 1:100,000, Geological Survey of Iran (1385).
- [13] Whitney D.L., Evans B.W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist 95 (2010) 185-187.
- [14] Ineson P.R., "Introduction to Practical Ore Microscopy", Longman publishers, England (1989) 181p.
- [15] Laznicka P., "Breccias and coarse fragmentites. Petrology, environments, associations, ores", Elsevier, Developments in Economic Geology 25 (1988) 832p.
- [16] Rollinson H., "Using geochemical data: evaluation, presentation, interpretation", Longman Scientific & Technical, Essex, UK (1993) 352p.
- [17] Roedder E., "Fluid inclusions", Reviews in Mineralogy 12 (1984) 644p.
- [18] Goldstein R.H., "Petrographic Analysis of Fluid Inclusions", In: I. Samson, A. Anderson, D. Marshall (Editors), Fluid inclusions: Analysis and interpretation, Mineralogical Association of Canada, Short Course Handbook 32 (2003) 9-53.
- [19] Davis D.W., Lowenstein T.K., Spencer R.J., "Melting behavior of fluid inclusions in laboratory-grown halite crystals in systems NaCl-H₂O, NaCl-KCl-H₂O, NaCl-MgCl₂-H₂O and

قدرتانی

این کار با حمایت مالی دانشگاه فردوسی مشهد در ارتباط با طرح پژوهشی شماره ۲ به شماره ۴۸۴۳۸ مورخ ۱۳۹۷/۹/۲۷ انجام شده است. از آقای مهندس حجت غلامی که در عملیات صحراوی ما را یاری نمودند صمیمانه سپاسگزاریم.

مراجع

- [1] Aghanabati S.A., "Geology of Iran", Geological Survey of Iran, Tehran (2004) 586p.
- [2] Karimpour M.H., Malekzadeh Shafaroudi A., Stern C.R., Farmer L., "Petrogenesis of Granitoids, U-Pb zircon geochronology, Sr-Nd isotopic characteristic, and important occurrence of Tertiary mineralization within the Lut Block, eastern Iran (in Persian)", Journal of Economic Geology 4 (2012) 1-27.
- [3] Javidi Moghaddam M., Karimpour M. H., Malekzadeh Shafaroudi A., Heidariane Shahri M. R., "Satellite data processing, alteration, mineralization and geochemistry of Mehrkhash area prospect, North West of Birjand (in Persian)", Journal of Earth Science Researches 4 (2013) 56-69.
- [4] Javidi Moghaddam M., Karimpour M. H., Malekzadeh Shafaroudi A., Heidariane Shahri M. R., "Geology, alteration, mineralization and geochemistry of Shekaste Sabz area prospect, North West of Birjand (in Persian)", Journal of Crystallography and Mineralogy 22 (2014) 507-520.
- [5] Javidi Moghaddam M., Karimpour M.H., Ebrahimi Nasrabadi K., Haidarian Shahri M.R., Malekzadeh Shafaroudi A., "Mineralogy, Geochemistry, Fluid Inclusion and Oxygen Isotope Investigations of Epithermal Cu ± Ag Veins of the Khur Area, Lut Block, Eastern Iran", Acta Geologica Sinica 92 (2018) 1139-1156.
- [6] Malekzadeh Shafaroudi A., Karimpour M.H., "Geology, Mineralization and fluid inclusion studies in Howz-e-Raise lead-zinc-copper deposite, Eastern Iran (in Persian)", Journal of Advanced Applied Geology 91 (2013) 1-14.
- [7] Malekzadeh Shafaroudi A., Karimpour M.H., "Mineralogic, fluid inclusion, and sulfur isotope evidence for the genesis of Sechangi lead-zinc (-copper) deposit, Eastern Iran", Journal of African Earth Sciences 107 (2015) 1-14.

- [26] Seward T.M., "Thio complexes of gold and the transport of gold in hydrothermal solutions", *Geochimica et cosmochimica Acta* 37 (1973) 379-399.
- [27] Seward T.M., "The hydrothermal geochemistry of gold", In: Foster, R. P. (Editors), *gold metallogeny and exploration*. Blakie and Sons Ltd., (1991) 37-62.
- [28] Henley R.W., "Primary controls on epithermal mineralization in the Taupo volcanic zone: International volcanological congress", proceeding of symposium 5: volcanism, hydrothermal systems and related mineralization (1986) 99 pp.
- [29] Seward T.M., Barnes H.L., "Metal transport by hydrothermal ore fluids", *Geochemistry of hydrothermal ore deposits* 3 (1997) 435-486.
- [30] Fournier R.O., "Hydrothermal processes related to movement of fluid from plastic into brittle rock in the magmatic-epithermal environment", *Economic Geology* 94 (1999) 1193-1212.
- $NaCl-CaCl_2-H_2O$ ", *Geochimica et Cosmochimica Acta* 54 (1990) 591-601.
- [20] Shepherd T., Rankin A.H., Alderton D.H.M., "A practical guide to fluid inclusion studies", Blackie, Glasgow (1985) 239.
- [21] Prokofiev V.Y., Garofalo P.S., Bortnikov N.S., Kovalenker V.A., Zorina L.D., Grichuk D.V., Selektor S.L., "Fluid inclusion constraints on the genesis of gold in the Darasun district (eastern Transbaikalia), Russia", *Economic Geology* 105 (2010) 395-416.
- [22] Gokce A., "Ore deposits", Cumhuriyet University Publication, Sivas (2000) 336p.
- [23] Simmons S.F., Christenson B.W., "Origins of calcite in a boiling geothermal system", *American Journal of Science* 294 (1994) 361-400.
- [24] Beane R.E., "The Magmatic-Meteoric Transition", Geothermal Resources Council, Special Report 13 (1983) 245-253.
- [25] Wilkinson J.J., "Fluid inclusions in hydrothermal ore deposits", Elsevier, *Lithos* 55 (2001) 229-272.