

## معدن باریت تلخابوند، شرق بجنستان، استان خراسان رضوی: کانی شناسی، زمین شیمی عناصر خاکی نادر و بررسی سیال های درگیر

جواد معصومی<sup>۱</sup>، آزاده ملکزاده شفارودی\*<sup>۲</sup>، صدیقه زیرجانی زاده<sup>۳</sup>

۱- گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد، ایران

۲- گروه زمین شناسی و گروه پژوهشی اکتشاف ذخایر معدنی شرق ایران، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد، ایران

۳- مجتمع آموزش عالی گناباد، گناباد، ایران

(دریافت مقاله: ۹۷/۱۰/۲۶، نسخه نهایی: ۹۸/۱/۲۴)

**چکیده:** معدن باریت تلخابوند در شرق بجنستان، استان خراسان رضوی، و در شمال غربی بلوک لوت قرار دارد. زمین شناسی منطقه شامل سنگ های دگرگونی ژوراسیک، سنگ آهک، توده های نفوذی و واحد اسکارنی کرتاسه و واحدهای آتشفشانی ائوسن است. کانی سازی باریت به شکل رگ های و با روند بیشتر شمال غربی-جنوب شرقی همه واحدهای سنگی منطقه را قطع کرده است. کانی ها شامل باریت، کوارتز و کلسیت همراه با مقادیر جزئی پیریت های بیشتر اکسید شده و گالن و کانی های ثانویه گوتیت، لیمونیت، کولیت، مالاکیت و انگلزیت هستند. ناهنجاری مثبت La و Gd و به شدت منفی Ce (۰/۵- تا ۱/۲۷-) و مقدار Ce/La کمتر از یک (۰/۰۵ تا ۰/۵۵) نشان می دهد که باریت ها در محیط آب دریا تشکیل شده اند. البته شواهد صحرایی این موضوع را رد می کند. غنی شدگی خاکی نادر سبک/عناصر خاکی نادر سنگین (LREE/HREE) در باریت ها نشان دهنده وجود یک سیال غنی از کلر است. دمای تشکیل کانی های مختلف معدن تلخابوند بین ۱۳۸ تا ۳۹۰ درجه سانتیگراد است و از محلولی شامل نمک های NaCl و CaCl<sub>2</sub> با درجه شوری بین ۷/۵ تا ۱۵/۸ درصد وزنی بوجود آمده اند. نتایج نشان می دهد که محلول های غنی از باریم و سیلیس نخست از آب ماگمایی ناشی شده اند. افزایش شوری سیال کانه دار در مراحل پایانی به دلیل اضافه شدن آب های حوضه های شور به محیط است. براساس شواهد زمین شناسی، کانی سازی، زمین شیمی اکسیدهای اصلی و عناصر خاکی نادر و بررسی سیال های درگیر، کانسار تلخابوند می تواند از نوع باریت گرمابی باشد.

**واژه های کلیدی:** باریت؛ عناصر خاکی نادر؛ سیال های درگیر؛ بجنستان؛ بلوک لوت.

### مقدمه

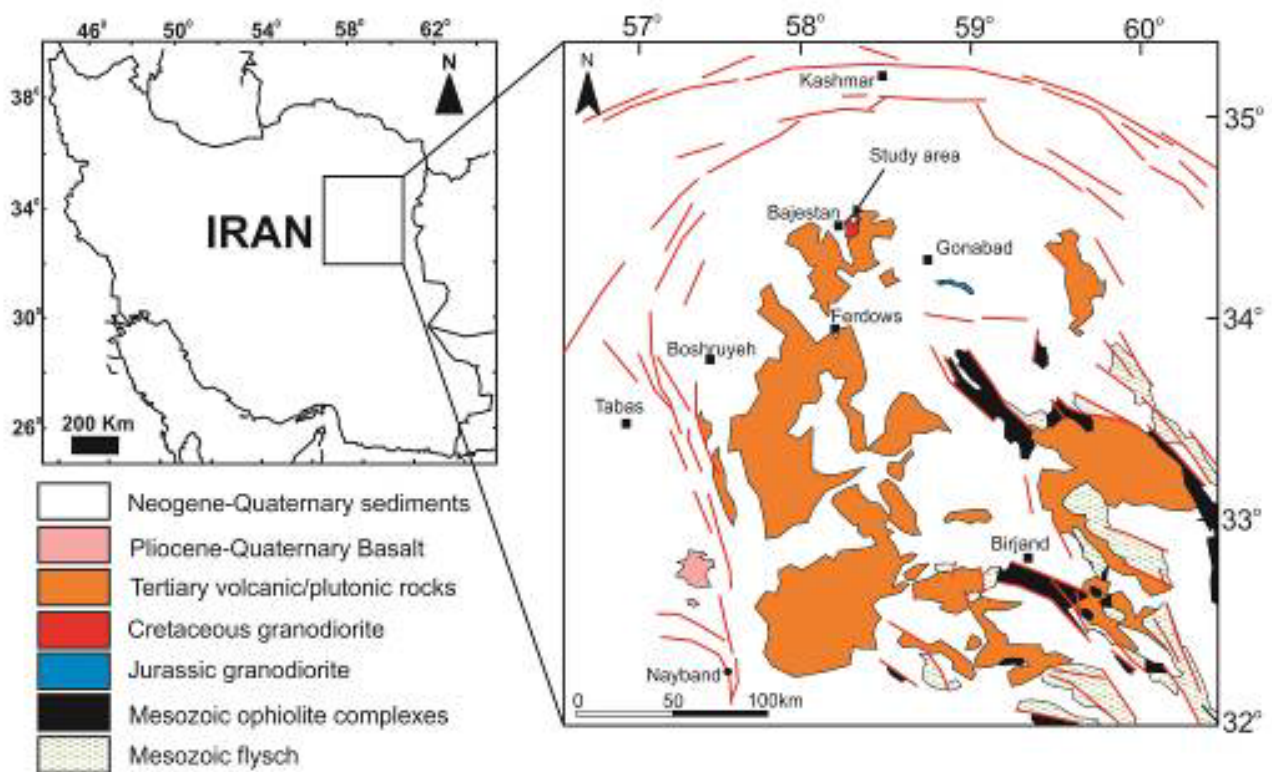
پورفیری، رگ های چند فلزی، رگ های تنگستن دار در امریکا، ذخایر می سی سی پی و کانسارهای سولفید توده ای در بردارنده باریت هستند [۱]. بیش از ۱۰۰ کانسار و منطقه اکتشافی باریت در ایران وجود دارد که ذخایر آن به حدود ۱۰ میلیون تن می رسد [۳]. سن سنگ میزبان این کانه زایی ها از اواخر پرکامبرین تا میوسن متغیر است [۴]. بزرگترین کانسارهای باریت ایران در پهنه های ساختاری البرز مرکزی و ایران مرکزی

باریت معمولی ترین و متداول ترین کانی باریم دار با فرمول BaSO<sub>4</sub> است که در شرایط فشار و دماهای متنوع و در محیط های مختلف زمین شناسی به وجود می آید. سازوکار معمول تشکیل این کانی، مخلوط شدن و واکنش بین سیال های غنی از باریم و سولفات در محیط خشکی و آب دریاست [۱، ۲]. ذخایر بسیاری مانند برخی کانسارهای مس یا مس-مولیبدن

\*نویسنده مسئول، تلفن: ۰۵۱۳۸۸۰۵۴۸۸، نامبر: ۰۵۱۳۸۷۹۶۴۱۶، پست الکترونیکی: shafaroudi@um.ac.ir

است، اما بررسی‌های تفصیلی جامعی در آن انجام نشده است. برای پژوهش تفصیلی و علمی صورت گرفته در ناحیه شرق بجنستان، تنها می‌توان به کار احمدی روحانی [۸] اشاره کرد که بیشتر پیرامون فعالیت ماگمایی و سنگ‌زایی توده‌های نفوذی و کانی‌سازی‌های مس جنوب منطقه بوده است. هدف از این مقاله بررسی کانی‌شناسی و تفکیک انواع رگه‌ها، تعیین روابط همبری، زمین‌شیمی اکسیدهای اصلی و عناصر خاکی نادر و بررسی سیال‌های درگیر به منظور تعیین خاستگاه باریت، ماهیت محلول کانه‌دار و دگرگونی سیال در کانسار تلخابوند است. این معدن یکی از ذخایر مهم و بزرگ باریت بلوک لوت محسوب می‌شود و با توجه به اینکه کانسارهای باریت در این پهنه ساختاری کمتر شناخته شده و یا بررسی شده‌اند، بررسی تفصیلی و تعیین خاستگاه آن کمک شایانی به اکتشاف این نوع کانسار در این پهنه فلززایی در شرق ایران خواهد کرد.

دیده شده و سنگ میزبان آنها بیشتر دولومیت یا سنگ‌های آتشفشانی- رسوبی است [۵]. با تولید سالانه ۳۳۰ هزار تن، ایران پنجمین تولیدکننده مهم باریت در دنیا محسوب می‌شود [۶]. معدن باریت تلخابوند در ۱۴ کیلومتری شرق شهرستان بجنستان، استان خراسان رضوی، و در گستره طول‌های جغرافیایی  $55^{\circ} 16' 58''$  تا  $58^{\circ} 17' 30''$  و عرض‌های جغرافیایی  $32^{\circ} 27' 34''$  تا  $34^{\circ} 33' 08''$  قرار دارد. این معدن در جنوب غربی روستایی به همین نام واقع است. از نظر تقسیمات ساختاری، این منطقه در شمال غربی بلوک لوت قرار گرفته دارد (شکل ۱) [۷]. در مجموعه ماگمایی منطقه شرق تا جنوب شرقی شهرستان بجنستان مناطق اکتشافی متعددی از مس، آهن، باریت و سرب و روی مانند کلاته کوک، سوسناری، تلخابوند، آب باریک، کلاته اوبی، حسین آباد و قوچی دیده می‌شود که نشان‌دهنده پتانسیل بالای کانه‌زایی این بخش از بلوک لوت است [۸]. اگرچه معدن باریت تلخابوند در حال بهره‌برداری



شکل ۱ جایگاه معدن باریت تلخابوند در شرق بجنستان، شمال غربی بلوک لوت و شرق ایران [۷].

## روش بررسی

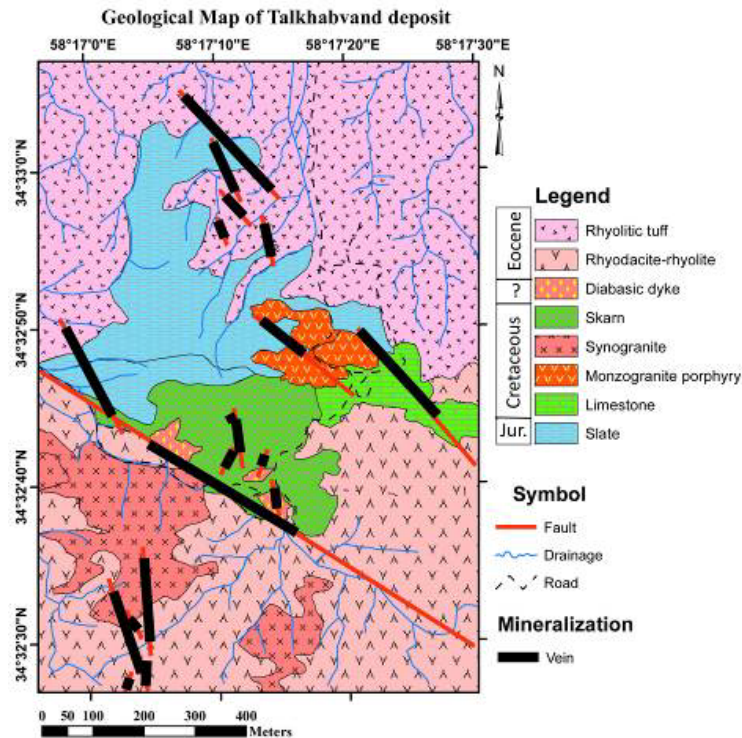
در راستای تهیه نقشه زمین‌شناسی و کانی‌سازی، نخست برداشت اطلاعات صحرایی و نمونه‌برداری از واحدهای سنگی در منطقه‌ای به وسعت تقریبی ۱ کیلومتر مربع انجام شد. بیش از ۱۵۰ نمونه از سطح منطقه جمع‌آوری شد که از این میان، ۸۰ مقطع نازک برای بررسی سنگ‌شناسی و کانه‌زایی و ۲۰ مقطع نازک صیقلی و بلوک صیقلی جهت بررسی کانی‌های فلزی و تعیین توالی همبری تهیه شدند. نقشه زمین‌شناسی - کانی‌سازی منطقه در نرم‌افزار ArcGIS تهیه شد. جهت بررسی زمین شیمی اکسیدهای اصلی در رگه‌ها، تعداد ۷ نمونه به روش طیف‌سنجی فلئورسانس پرتوس x (XRF) در آزمایشگاه تجزیه‌کنندگان کانسارهای بلورین آمتیس شرق تجزیه شد همچنین تعداد ۱۲ نمونه از باریت جدا شده از رگه‌های مختلف برای بررسی عناصر خاکی نادر با روش آماده‌سازی ذوب قلیایی (کد LF100) در آزمایشگاه Acme کانادا به روش طیف‌سنجی جرمی پلاسمای جفت شده القایی (ICP-MS) تجزیه شدند. برای بررسی سیال‌های درگیر، تعداد ۱۱ مقطع دوبرصیقل از کانی‌های باریت، کوارتز و کلسیت پس از بررسی‌های دقیق همبرزایی تهیه و آزمایش‌های لازم با استفاده از یک دستگاه سردکننده و گرم‌کننده ساخت شرکت لینکام مدل THM 600 در دانشگاه فردوسی مشهد انجام شد. دقت کار دستگاه در مرحله سرد و گرم کردن  $\pm 1^\circ \text{C}$  و گستره دمایی دستگاه  $-190$  تا  $+600$  درجه سانتیگراد است. مقدار شوری در سیستم  $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}$  با استفاده از نرم افزار تعبیه شده در سیستم اکسل HOKIEFLINCS- $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}$  [۹، ۱۰] محاسبه شد. نمودارهای ستونی و نمودارهای مناسب در نرم‌افزار SPSS و Excel رسم شد.

## زمین‌شناسی

معدن باریت تلخابوند در جنوب نقشه زمین‌شناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ بجستان [۱۱] قرار دارد. همچنین احمدی روحانی [۸] نقشه زمین‌شناسی با مقیاس ۱:۲۵۰۰۰ از مجموعه ماگمایی شرق بجستان تهیه کرد که معدن باریت مورد بررسی در شمال آن واقع است. براساس این نقشه و سن‌سنجی U-Pb بر کانی زیرکن در توده‌های نفوذی، رخنمون واحدهای سنگی در مقیاس ناحیه‌ای را می‌توان به سنگ‌های دگرگونی با سن نامشخص، واحدهای رسوبی آواری و کربناتی با سن کرتاسه، توده‌های نفوذی عمیق و نیمه‌عمیق کرتاسه، سنگ‌های آذرآواری و آتشفشانی ائوسن، توده موزوگرنیتی الیگوسن و

رسوب‌های کواترنری تقسیم کرد [۱۲]. واحدهای دگرگون شده در شمال منطقه که میزبان بخشی از رگه‌های باریت نیز هستند، شامل اسلیت، فیلیت و ماسه‌سنگ دگرگون شده هستند که به دلیل پدیده دگرگونی، تعیین سن دقیق آنها از شواهد فسیل‌شناسی امکانپذیر نیست. اما با توجه به شواهد سنگ‌شناسی و چینه‌ای شاید بتوان آن را معادل سازند شمشک (ژوراسیک) دانست [۱۱]. بخش عمده منطقه را توده‌های نفوذی کرتاسه تشکیل داده‌اند که ترکیب آنها از دیوریت، موزودیوریت تا موزوگرانیت و سینوگرانیت متغیر است. سن آنها بین ۷۶ تا ۷۹ میلیون سال پیش است، ماهیت پرآلومین و احیایی دارند. بررسی ایزوتوپ‌های پرتوزاد نشان می‌دهد که خاستگاه این توده‌ها ذوب‌بخشی رسوب‌های دگرگون شده با ترکیب پسامیت در پهنه تصادم است [۱۲]. نفوذ این توده‌ها در برخی مناطق در سنگ‌های کربناتی موجب تشکیل اسکارن و همچنین شواهد دگرگونی همبری به صورت مرمریت و به ندرت هورنفلس شده است. واحدهای آذرآواری ائوسن نیز شامل توف لاپیلی و توف بلورین با ترکیب اغلب اسیدی است که در شمال منطقه گسترش دارند. توده موزوگرنیتی الیگوسن با سن ۳۰/۷ میلیون سال و شواهد ایزوتوپی و خاستگاهی مشابه با توده‌های کرتاسه، نشانگر ادامه محیط پهنه برخوردی در این قسمت از بلوک لوت است [۱۲].

برپایه بررسی‌های صحرایی-آزمایشگاهی و تهیه نقشه زمین‌شناسی-کانی‌سازی با مقیاس ۱:۲۰۰۰ از گستره معدن تلخابوند، واحدهای اسلیت با سن احتمالی ژوراسیک، سنگ آهک کرتاسه، موزوگرانیت پورفیری و سینوگرانیت کرتاسه، اسکارن، دایک‌های دیابازی با سن نامشخص و سنگ‌های آتشفشانی ریولیت-ریوداسیت و توف ریولیتی ائوسن شناسایی شد (شکل ۲). اسلیت‌ها بیشتر در نیمه شمالی منطقه گسترش دارند و سنگ آهک کرتاسه در شرق منطقه دیده می‌شود. نفوذ توده‌های گرانیتی کرتاسه باعث تشکیل یک پهنه گارنت اسکارن بدون کانی‌سازی در مرکز منطقه تلخابوند شده است. دایک‌های دیابازی با سن نامشخص در نیمه جنوبی دیده می‌شوند که به نظر می‌رسد که در واحد اسکارنی نفوذ کرده‌اند. سرانجام بخش عمده منطقه از سنگ‌های آتشفشانی منسوب به ائوسن [۱۱] با ترکیب اسیدی که به شکل گدازه و آذرآواری به ترتیب در بخش‌های جنوبی و شمالی گسترش دارند، پوشیده شده است و فرسایش تدریجی باعث شده است تا واحدهای قدیمتر همچنان رخنمون داشته باشند (شکل ۲).



شکل ۲ نقشه زمین‌شناسی - کانی‌سازی معدن باریت تلخابوند

### کانی‌سازی

کانی‌سازی در معدن باریت تلخابوند کنترل گسلی داشته و همه واحدهای سنگ‌شناسی منطقه در قسمت‌های مختلف میزبان رگه‌ها هستند (شکل ۲ و ۳ الف). از آنجا که رگه‌ها راستای رخ اسلیتی در واحدهای دگرگون‌شده ژوراسیک و نیز دیگر واحدهای آذرین منطقه را قطع کرده‌اند، سن کانی‌سازی جوانتر از ائوسن است. تعداد ۱۸ رگه باریت‌دار بزرگ و کوچک در منطقه تلخابوند دیده می‌شود که راستای عمده آنها شمال غربی- جنوب شرقی (شکل ۲) با شیب ۸۰ تا ۹۰ درجه به سمت شمال شرقی و گاهی جنوب غربی است. اگرچه بر اثر فعالیت‌های معدنکاری، ضخامت و طول واقعی برخی رگه‌ها مشخص نیست، اما ضخامت‌های قابل تشخیص از ۲۰ سانتیمتر تا ۵ متر متغیر است و طول آنها تا ۳۰۰ متر می‌رسد. در اطراف رگه‌ها، رگچه‌هایی از باریت، کوارتز و کلسیت با ضخامت کمتر از ۱۰ سانتیمتر به چشم می‌خورد. کانی‌شناسی کانسار بسیار ساده بوده و شامل باریت، کوارتز و کلسیت همراه با مقادیر جزئی پیریت‌های اغلب اکسید شده، گالن و کانی‌های ثانویه گوتیت، لیمونیت، کوولیت، مالاکیت و آنگلیزیت است. براساس کانی‌شناسی رگه‌ها می‌توان آنها را به انواع: ۱- باریت، ۲- باریت- کوارتز، ۳- باریت- کلسیت، ۴- باریت- اکسید آهن ثانویه (نتیجه تجزیه پیریت‌ها)، ۵- باریت- کوارتز- کلسیت، ۶- باریت-

گالن ± کوولیت ± مالاکیت ± آنگلیزیت تقسیم کرد. از این میان، رگه‌های باریت، باریت- کوارتز و باریت- اکسید آهن ثانویه به ترتیب از همه فراوانترند. مقدار زیاد سیلیس معدن یکی از مشکلات مهم باریت تلخابوند است.

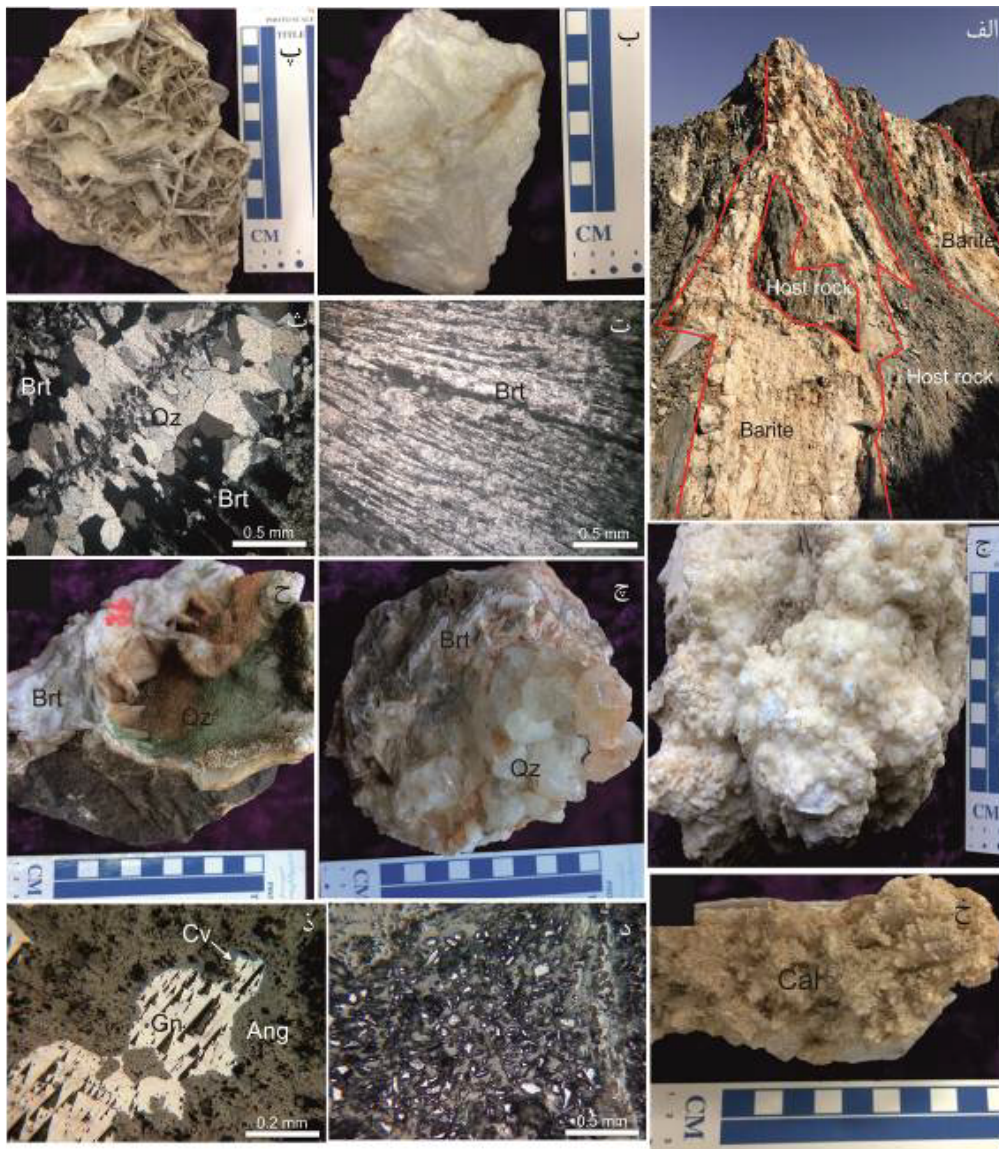
### کانی‌شناسی و روابط همبندی

**باریت:** باریت مهمترین و فراوانترین کانی معدن تلخابوند و در حال بهره‌برداری است. بافت‌های متنوع و زیبایی در باریت‌های منطقه دیده می‌شود که می‌توان به توده‌ای، جعبه‌ای، تیغه‌ای- دم جارویی، پرکننده فضای خالی، گل کلمی و برشی اشاره کرد (شکل‌های ۳ ب تا ج). بافت‌های توده‌ای و سپس تیغه‌ای از همه فراوانترند. در بافت پرکننده فضای خالی، اغلب باریت در دو طرف رگه و کوارتزهای درشت بلور در وسط (شکل ۳ ث) و گاهی برعکس است که نشان می‌دهد که بخش عمده باریت‌ها پیش از کوارتز تشکیل شده‌اند. این حالت در رابطه بین باریت و کلسیت نیز دیده می‌شود، بطوریکه باریت در لبه و کلسیت در وسط رگه است یا کلسیت‌ها باریت‌ها را قطع کرده‌اند که نشان دهنده تبلور کلسیت پس از باریت است. بافت برشی به ندرت در معدن تلخابوند دیده می‌شود. در این بافت، قطعات سنگ میزبان در اثر فعالیت‌های زمین‌ساختی برشی شده و باریت همراه با دیگر کانی‌ها فضای خالی بین قطعات را پر کرده است. بلورهای باریت شکل‌دار تا نیمه‌شکل‌دار بوده و در اندازه‌های



های ۳ ث و چ). ۲- کوارتزهای نهان بلوری با بافت گل کلمی که در فضاهای خالی باریت و دیگر کانی‌ها رشد کرده و در شرایط تاخیری و سطحی تشکیل شده‌اند (شکل ۳ ح). افزون بر این دو نسل کوارتز که در رگه‌ها و همراه با باریت دیده می‌شوند، پدیده سیلیسی شدن در سنگ‌های میزبان کانی‌سازی نیز وجود دارد.

چند میلیمتر تا ۵ سانتیمتر متغیر هستند. رنگ آنها در نمونه دستی بیشتر سفید و کمتر بی‌رنگ است. کوارتز: این کانی دومین کانی متداول در معدن تلخابوند است. دو نسل متفاوت کوارتز دیده می‌شود: ۱- کوارتزهای درشت بلور با رشدیافتگی کامل به رنگ‌های سفید تا قهوه‌ای (به دلیل وجود اکسید آهن ثانویه) و اندازه یک تا ۴ سانتیمتر. بافت آنها با باریت به شکل توده‌ای و یا پرکننده فضای خالی است (شکل



شکل ۳ الف) نمایی از رگه باریت همراه با اکسید آهن ثانویه در سنگ میزبان اسلیت در تلخابوند، دید به سمت شمال غربی. ب) باریت توده‌ای. پ) باریت جعبه‌ای. ت) باریت تیغه‌ای - دم جارویی. ث) بافت پرکننده فضای خالی که باریت در لبه و کوارتز درشت بلور در وسط است. ج) باریت با بافت گل کلمی. چ) باریت و کوارتز رشد یافته بلوری که. بخش جدانشده‌ای از یک بافت پرکننده فضای خالی هستند. ح) باریت و کوارتز نهان بلوری که حفره باریت را پر کرده است. خ) کلسیت دندان سگی. د) بقایای پیریت که به گوتیت تبدیل شده است در نور قطبیده صفحه‌ای (PPL) بازتابی. ذ) بلور گالن که از لبه به انگلیزیت تبدیل شده است و کوولیت نیز در لبه آن دیده می‌شود در PPL بازتابی (Qz = کوارتز، Brt = باریت، Cal = کلسیت، Gn = گالن، Ang = انگلیزیت، Cv = کوولیت [۱۳].

شکل ۴ نشان داده شده است.

#### زمین شیمی

نتایج تجزیه ۷ نمونه از رگه‌های مختلف کانی‌سازی باریت تلخابوند برای بررسی اکسیدهای اصلی به روش XRF در جدول ۱ ارائه شده است. مقدار Sr در رگه‌ها از ۰٫۲۸ تا ۱٫۰۶ درصد متغیر است که معادل با ۰٫۵۸ تا ۲٫۲ درصد  $\text{SrSO}_4$  است. این مقدار  $\text{SrSO}_4$  نشان می‌دهد که باریت‌های معدن تلخابوند در سری انحلال جامد باریت-سلسیت وابسته به عضو نهایی باریت هستند. مقدار Ba در رگه‌ها از ۱۸٫۵ تا ۵۱ درصد متغیر است (جدول ۱). مقدار کم باریت و استرانسیوم مربوط به رگه‌هایی است که باریت کمتری دارند و بخش عمده آنها کوارتز است (نمونه TB-4). مقدار  $\text{SiO}_2$  بین ۰٫۶۴ تا ۶۵ درصد تغییر می‌کند که مربوط به حضور کوارتز به عنوان اصلی‌ترین کانی باطله همراه با باریت است. همچنین مقدار CaO بین ۰٫۰۶ تا ۴٫۴۵ درصد است که بستگی به مقدار کلسیت همراه با کانی-سازی داشته است. مقدار  $\text{Al}_2\text{O}_3$  کمتر از ۱٫۳۳، TFeO کمتر از ۰٫۳۷ و  $\text{TiO}_2$  کمتر از ۰٫۸۵ درصد است. مقدار MnO نیز فقط در یک نمونه در حد ۰٫۰۱ درصد آشکار شده است (جدول ۱). بیشترین مقدار  $\text{Al}_2\text{O}_3$  در رگه غنی از کوارتز دیده می‌شود (نمونه TB-4). مقدار کم  $\text{Al}_2\text{O}_3$  و  $\text{TiO}_2$  اغلب در باریت‌های گرمایی دیده می‌شود، زیرا در این نوع ذخایر، اغلب عناصر گرمایی با تحرک بالا که ویژه فازهای نهایی هستند، غنی می‌شوند و مواد دارای Al و Ti که از عناصر کم تحرک محسوب می‌شوند، به مقدار کمتر وارد محلول کانه‌دار می‌شوند [۱۴].

**کلسیت:** این کانی سومین کانی فراوان در معدن تلخابوند است (شکل ۳ خ). نسل‌های مختلفی از کلسیت دیده می‌شود که می‌توان به کلسیت‌های دندان سگی، توده‌ای، پرکننده فضای خالی و گل کلمی اشاره کرد. رورشدی کلسیت بر کوارتزها، قرارگرفتن در وسط باریت‌ها در بافت پرکننده فضای خالی و پرکردن حفره‌های باریت نشان می‌دهد که این کانی پس از باریت و کوارتز تشکیل شده است. همچنین در برخی قسمت‌ها، رگه‌هایی از کلسیت باریت‌ها را قطع کرده‌اند که تاخیری هستند. افزون بر کلسیت در رگه‌ها، کربناتی شدن نیز در سنگ میزبان نمایان است.

**پیریت:** این کانی فراوانترین کانی سولفیدی منطقه تلخابوند است که در برخی رگه‌ها همراه با باریت دیده می‌شود و اغلب به گوتیت و لیمونیت اکسید شده است. آثار باقیمانده از پیریت نیمه‌شکل‌دار با فراوانی کمتر از یک درصد و تا اندازه ۰٫۲ میلیمتر دیده می‌شود (شکل ۳ د). بیش از ۹۷ درصد این کانی به اکسیدهای آهن ثانویه (گوتیت و لیمونیت) تبدیل شده است و باعث رنگ قهوه‌ای-زرد رگه‌های باریت شده است.

**گالن:** در برخی رگه‌ها به مقدار کمتر از یک درصد بلورهای گالن به شکل پراکنده در متن باریت و با اندازه کمتر از یک سانتیمتر دیده می‌شود. بین ۳۰ تا ۴۰ درصد گالن‌ها به آنگلیزیت تبدیل شده است. کوولیت در لبه دانه‌های گالن به ندرت وجود دارد که نتیجه تبدیل اندک کانی‌های مس‌دار احتمالی مانند کالکوپیریت در منطقه است (شکل ۳ ذ)، زیرا اغلب در این رگه‌ها مالاکیت بسیار کمی نیز دیده شده است. روابط همبری کانی‌های اولیه و ثانویه معدن باریت تلخابوند در

نام کانی ها	کانی های اولیه	کانی های زون اکسیدان و سوپرژن
باریت	—————	—————
کوارتز	—————	—————
کلسیت	—————	—————
پیریت	—————	—————
گالن	.....	.....
آنگلیزیت	.....	.....
کوولیت	.....	.....
مالاکیت	.....	.....
اکسیدهای آهن	—————	—————

شکل ۴ توالی همبرزایی کانی‌های فلزی و غیرفلزی معدن تلخابوند.

جدول ۱ نتایج تجزیه اکسیدهای اصلی رگه‌های باریت تلخابوند به روش XRF برحسب درصد

شماره نمونه	TB-1	TB-2	TB-3	TB-4	TB-5	TB-6	TB-7
BaO	۵۱٫۶	۴۵٫۴۹	۵۷٫۷۳	۲۰٫۶۲	۵۵٫۶۵	۵۶٫۴	۵۳٫۴
SO <sub>3</sub>	۲۷٫۷۴	۲۴٫۴۲	۳۱٫۱۲	۱۱٫۰۳	۲۹٫۸۷	۳۰٫۲۹	۲۸٫۴۶
SrO	۱٫۰۴	۰٫۸۷	۱٫۲۷	۰٫۳۴	۱٫۰۵	۱٫۰۹	۰٫۷۵
SiO <sub>2</sub>	۱۷٫۷۱	۲۶٫۰۹	۰٫۶۴	۶۵٫۰۵	۱۱٫۱۹	۶٫۹۲	۹٫۵۳
TiO <sub>2</sub>	۰٫۷۶	۰٫۶۸	۰٫۸۵	۰٫۳۸	۰٫۷۴	۰٫۸۳	۰٫۸۵
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۰٫۲۹	۰٫۳۶	۰٫۱۶	۱٫۳۳	۰٫۲۱	۰٫۳۱	۱٫۰۷
TFeO	۰٫۱۱	۰٫۱۱	۰٫۱۵	۰٫۳۷	۰٫۱۳	۰٫۱۸	۰٫۱۹
CaO	۰٫۱۷	۰٫۱۹	۴٫۴۵	۰٫۳۳	۰٫۰۶	۱٫۸	۳٫۶۱
MgO	۰٫۱۷	۰٫۱۸	۰٫۲	۰٫۱۲	۰٫۱۷	۰٫۲۱	۰٫۲۶
MnO	-	-	۰٫۰۱	-	-	-	-
Na <sub>2</sub> O	۰٫۳۴	۰٫۳۲	۰٫۴۵	۰٫۱۴	۰٫۴	۰٫۴۳	۰٫۴۵
K <sub>2</sub> O	۰٫۰۱	-	-	۰٫۰۸	-	-	۰٫۰۸
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	۰٫۰۱	۰٫۰۱	-	-	-	-	-
ZnO	-	-	-	-	۰٫۲۳	-	۰٫۰۴
مواد فرار (LOI)	۰٫۰۴	۰٫۷۶	۲٫۹۷	۰٫۲۱	۰٫۲۹	۱٫۳۵	۱٫۳
مجموع	۹۹٫۹۹	۹۹٫۴۸	۱۰۰	۱۰۰	۹۹٫۹۹	۹۹٫۸۱	۹۹٫۹۹
مقادیر محاسبه شده							
Ba	۴۶٫۴۴	۴۰٫۹۴	۵۱٫۹۵	۱۸٫۵۵	۵۰٫۰۸	۵۰٫۷۶	۴۸٫۰۶
Sr	۰٫۸۷	۰٫۷۳	۱٫۰۶	۰٫۲۸	۰٫۸۸	۰٫۹۱	۰٫۶۳
SrSO <sub>4</sub>	۱٫۸	۱٫۵۱	۲٫۲	۰٫۵۸	۱٫۸۳	۱٫۸۹	۱٫۳۱

مناسب بودند، بررسی شد. دماسنجی به روش گرمایش برای ۱۴۹ سیال درگیر (۹۹ سیال در باریت، ۳۷ تا در کوارتز و ۱۳ تا در کلسیت) و تعیین نوع نمک‌ها و مقدار شوری به روش سرمایش برای ۱۱۰ سیال درگیر (۸۵ سیال در باریت، ۱۲ تا در کوارتز و ۱۳ تا در کلسیت) انجام شد. از آنجاکه اندازه سیال-های درگیر موجود در ۲ نمونه کوارتز و برخی نمونه‌های باریت برای بررسی به روش سرمایش مناسب نبودند، تعداد اندازه-گیری‌های شوری کمتر است.

بررسی‌های سنگ‌نگاری سیال‌های درگیر اولیه در کانی-های نام برده نشان داد که آن‌ها به صورت بیضوی، دایره، کشیده، بی‌شکل و چندضلعی نامنظم با اندازه‌های ۵ تا ۸ میکرون هستند. براساس تقسیم‌بندی‌های متداول [۱۷، ۱۸]، سیال‌های از نوع سه‌فازی غنی از مایع (L+V+O)، دوفازی غنی از مایع (L+V) و تک فاز مایع (L) هستند که فاز دختر در نوع L+V+O اکسید آهن است. مقدار سیال‌های LV بیش-تر از بقیه است. سیال‌های درگیر ثانویه بیشتر از نوع دوفازی غنی از مایع هستند و اندازه آن‌ها به ۴ میکرون می‌رسد. اندازه-گیری‌های دماسنجی، تعیین نوع محلول و مقدار شوری بیشتر برای سیال‌های درگیر اولیه نوع LV و کمتر LVO انجام شد.

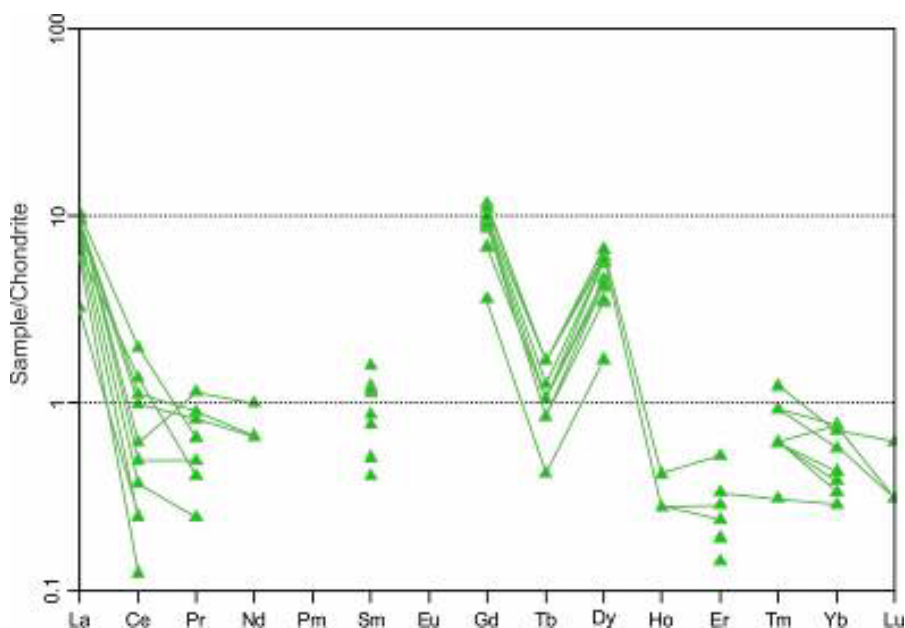
مقدار عناصر فرعی و خاکی نادر نمونه‌های باریت جدا شده از رگه‌ها در جدول ۲ گزارش شده است. براساس نتایج تجزیه نمونه‌های باریت به روش ICP-MS، مقدار Sr نمونه‌ها بین ۰٫۳ تا ۱٫۹ درصد است. مقدار عناصر Hf، Rb، Zr، Ta و Y نیز کمتر از ۱۰ گرم در تن است. جمع کل عناصر خاکی نادر ۲٫۷۳ تا ۹٫۹۲ گرم در تن و بسیار پایین است (جدول ۲). غنی‌شدگی اغلب کم تا متوسطی از LREE نسبت به HREE در باریت‌ها دیده می‌شود، بطوریکه مقدار (La/Yb)<sub>N</sub> و (Ce/Yb)<sub>N</sub> به ترتیب ۸٫۸۵ تا ۳۶ و ۰٫۳۲ تا ۶٫۹۹ است (جدول ۲ و شکل ۵). عنصر Eu به دلیل تداخل طیف این عنصر با باریت در روش ICP-MS [۱۵، ۱۶]، اندازه‌گیری نشد و از این رو ناهنجاری آن مشخص نیست. اما ناهنجاری مثبت La/La\* با مقادیر ۵٫۲۱ تا ۱۰٫۳۲ و ناهنجاری شدید منفی Ce/Ce\* با مقادیر ۰٫۵- تا ۱٫۲۷- در باریت‌های تلخابوند دیده می‌شود. همچنین مقدار Ce/La در نمونه‌ها بین ۰٫۰۵ تا ۰٫۵۵ متغیر است (جدول ۲ و شکل ۵).

#### سیال‌های درگیر

سیال‌های درگیر در معدن تلخابوند برای ۱۱ نمونه دوبرصیف شام کانی‌های باریت، کوارتز و کلسیت (۸ نمونه باریت، ۳ نمونه کوارتز و ۱ نمونه کلسیت) که دارای سیال‌های درگیر با اندازه

جدول ۲ نتایج تجزیه عناصر فرعی و خاکی نادر نمونه‌های باریت تلخابوند به روش ICP-MS بر حسب گرم در تن

شماره نمونه	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
Hf	۱٫۵	۱٫۲	۰٫۹	۱٫۳	۰٫۹	۰٫۹	۱٫۲	۱٫۲	۱٫۱	۱	۱٫۲	۱
Rb	۰٫۷	۰٫۵	<۰٫۱	<۰٫۱	۴	۵٫۷	۰٫۲	۰٫۳	۰٫۳	۰٫۴	۰٫۹	۵٫۶
Sr	۱۴۵۸۴	۱۲۰۹۳	۱۹۸۲۱	۱۸۸۷۴	۹۵۸۳	۳۴۷۴	۱۲۵۶۷	۱۶۱۱۹	۱۲۷۴۴	۶۹۱۰	۱۵۹۷۸	۱۱۳۵۳
Ta	۲٫۶	۲٫۶	۱٫۹	۳	۳٫۹	۱٫۶	۲٫۴	۲٫۶	۲٫۳	۲٫۶	۲٫۵	۲٫۸
Zr	۱٫۴	۳٫۳	۱٫۹	۵٫۸	۱٫۲	۳٫۳	۲	۳	۰٫۸	۱٫۱	۱٫۵	۳
Y	۱٫۹	۱٫۷	۲	۳	۱٫۷	۰٫۸	۱٫۷	۱٫۲	۲	۱٫۷	۲٫۸	۴
La	۱٫۲	۲	۲٫۴	۳	۳٫۲	۱	۲٫۲	۲٫۵	۳	۲	۳	۲٫۹
Ce	۰٫۳	۰٫۱	۰٫۳	۰٫۵	۱٫۶	۰٫۲	۰٫۲	۰٫۳	۰٫۴	۱٫۱	۰٫۹	۰٫۸
Pr	۰٫۳	<۰٫۰۲	۰٫۳	۰٫۱۴	۰٫۰۸	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	۰٫۰۶	۰٫۰۵	۰٫۱۱	۰٫۱
Nd	<۰٫۳	<۰٫۳	<۰٫۳	۰٫۶	<۰٫۳	<۰٫۳	<۰٫۳	<۰٫۳	<۰٫۳	<۰٫۳	۰٫۴	۰٫۴
Sm	۰٫۱۷	۰٫۱	۰٫۱	۰٫۲۴	۰٫۲۲	<۰٫۰۵	<۰٫۰۵	۰٫۰۸	۰٫۱۵	۰٫۱	۰٫۲۳	۰٫۳۱
Gd	۲٫۴	۲٫۲۴	۲٫۴۷	۲٫۰۱	۲٫۵۲	۰٫۹۳	۲٫۲۹	۲٫۳۴	۲٫۵۱	۱٫۷۷	۲٫۵۶	۲٫۸۴
Tb	۰٫۴	۰٫۴	۰٫۴	۰٫۰۸	۰٫۰۴	۰٫۰۲	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۶	۰٫۰۵	۰٫۰۸	۰٫۰۸
Dy	۱٫۱۱	۱٫۱۴	۱٫۳۴	۱٫۹۶	۱٫۳۸	۰٫۵۵	۱٫۴۹	۱٫۸۵	۱٫۷۹	۱٫۳۹	۱٫۸۹	۲٫۱۴
Ho	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	<۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۳
Er	<۰٫۰۳	<۰٫۰۳	<۰٫۰۳	۰٫۰۵	۰٫۰۷	۰٫۰۳	<۰٫۰۳	<۰٫۰۳	۰٫۰۴	۰٫۰۴	۰٫۰۶	۰٫۱۱
Tm	۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۳	۰٫۰۱	<۰٫۰۱	۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۲	۰٫۰۳	۰٫۰۴
Yb	۰٫۱۶	۰٫۰۸	۰٫۰۷	۰٫۱۶	۰٫۰۶	<۰٫۰۵	<۰٫۰۵	۰٫۰۹	۰٫۰۷	۰٫۰۹	۰٫۱۲	۰٫۱۵
Lu	۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	<۰٫۰۱	۰٫۰۱	۰٫۰۲
ΣREE	۶٫۳۴	۵٫۷۲	۶٫۷۷	۹٫۸	۹٫۱۹	۲٫۷۳	۶٫۲۵	۷٫۲۳	۸٫۱	۶٫۶۱	۹٫۴۱	۹٫۹۲
(La/Yb)N	۸٫۸۵	۱۶٫۸۵	۲۳٫۱۲	۱۲٫۶۴	۳۵٫۹۶	-	-	۱۸٫۷۳	۲۸٫۸۹	۱۴٫۹۸	۱۶٫۸۵	۱۳٫۰۳
(Ce/Yb)N	۰٫۴۸	۰٫۳۲	۱٫۱۱	۰٫۸۱	۶٫۹	-	-	۰٫۸۶	۱٫۴۸	۳٫۱۶	۱٫۹۴	۱٫۳۸
Ce/La	۰٫۱۴	۰٫۰۵	۰٫۱۳	۰٫۱۷	۰٫۵	۰٫۲	۰٫۰۹	۰٫۱۲	۰٫۱۳	۰٫۵۵	۰٫۳	۰٫۲۸
Ce/Ce*	-۱٫۰۸	-۱٫۵	-۱٫۱۴	-۱٫۰۴	-۰٫۵۴	-۰٫۹۳	-۱٫۲۷	-۱٫۱۶	-۱٫۱۱	-۰٫۵	-۰٫۷۸	-۰٫۸۱
La/La*	۹٫۰۲	-	۱۰٫۳۲	۶٫۶۷	۵٫۲۱	-	-	-	۶٫۵۸	۵٫۲۴	۷٫۱۱	۸٫۳۵



شکل ۵ نمودار عنکبوتی عناصر خاکی نادر بهنجار شده نسبت به مقادیر کندریت [۱۶] در نمونه‌های باریت تلخابوند

Downloaded from ijcm.ir at 13:26 +0330 on Wednesday January 22nd 2020

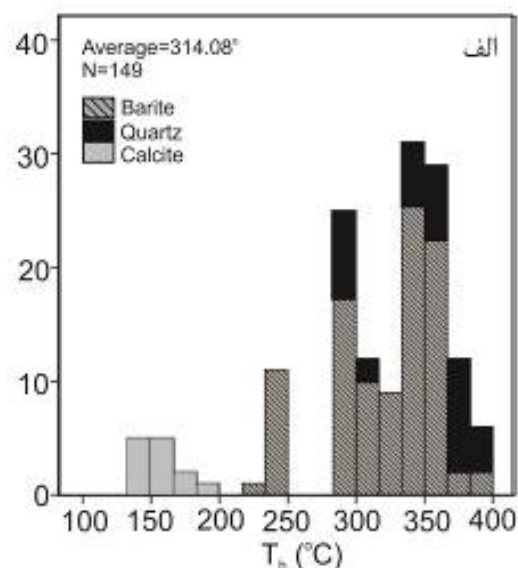
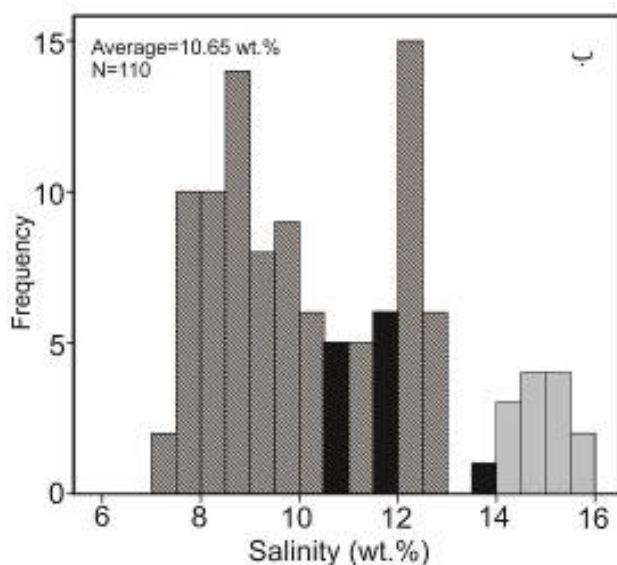


بدست آمده، نمک‌های  $\text{NaCl}$  و  $\text{CaCl}_2$  در سیال‌های درگیر اولیه وجود دارند. مقدار  $T_m$  باریت  $4.7- تا 8.7-$ ، کوارتز  $7.6-$  تا  $9.7-$  و کلسیت  $10.2-$  تا  $11.9-$  درجه سانتیگراد است (جدول ۳). دمای ذوب آخرین بلور یخ نیز مقدار شوری را تعیین می‌کند. براساس سیستم  $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}$  [۹،۸]، مقدار شوری محلول کانه‌دار برای باریت  $7.5 تا 12.5$ ، کوارتز  $11.2 تا 13.6$  و کلسیت  $14.2 تا 15.8$  درصد وزنی محاسبه شد و میانگین شوری  $10.6$  درصد وزنی معادل کلرورسدیم است (جدول ۳ و شکل ۶ ب).

دمای همگن‌شدگی ( $T_h$ ) در سیال‌های درگیر اولیه باریت  $229 تا 385$  با میانگین  $322$ ، کوارتز  $285 تا 390$  با میانگین  $347.7$  و کلسیت  $138 تا 188$  با میانگین  $157$  درجه سانتیگراد به دست آمد. کمینه دمای میانگین تشکیل کانسار  $314$  درجه سانتیگراد است (جدول ۳ و شکل ۶ الف). نخستین دمای ذوب-شدگی ( $T_{fm}$ ) بین  $57-$  تا  $49.5-$  درجه سانتیگراد است. نخستین دمای ذوب‌شدگی ( $T_{fm}$ ) رابطه مستقیمی با ترکیب نمک موجود در سیال گرمایی دارد [۱۸]. بر اساس مقادیر  $T_{fm}$

جدول ۳ خلاصه نتایج بررسی سیال‌های درگیر اولیه در سیال‌های نوع LV و LVO در باریت، کوارتز و کلسیت منطقه تلخابوند.

نمونه	کانی میزبان	$T_h$ (°C)	$T_m$ (°C)	شوری
1	باریت	288 تا 312	5.4 تا 6.3-	8.4 تا 9.6
2	باریت	229 تا 248	7.8 تا 8.5-	11.6 تا 12.3
3	کوارتز	366 تا 390	-	-
4	باریت	338 تا 385	4.7 تا 5.8-	7.5 تا 8.9
5	باریت	345 تا 367	4.7 تا 5.8-	7.5 تا 8.9
6	کلسیت	138 تا 188	10.2 تا 11.9-	14.2 تا 15.8
7	باریت	344 تا 362	6 تا 6.8-	9.3 تا 10.2
8	باریت	312 تا 345	6.4 تا 7.6-	9.7 تا 11.2
	کوارتز	285 تا 312	-	-
9	باریت	318 تا 350	5.4 تا 8.7-	8.4 تا 12.5
10	باریت	296 تا 392	-	-
11	کوارتز	336 تا 366	7.6 تا 9.7-	11.2 تا 13.6



شکل ۶ نمودارهای ستونی مربوط به سیال‌های درگیر. الف) دمای همگن‌شدگی و ب) مقدار شوری.

## بحث

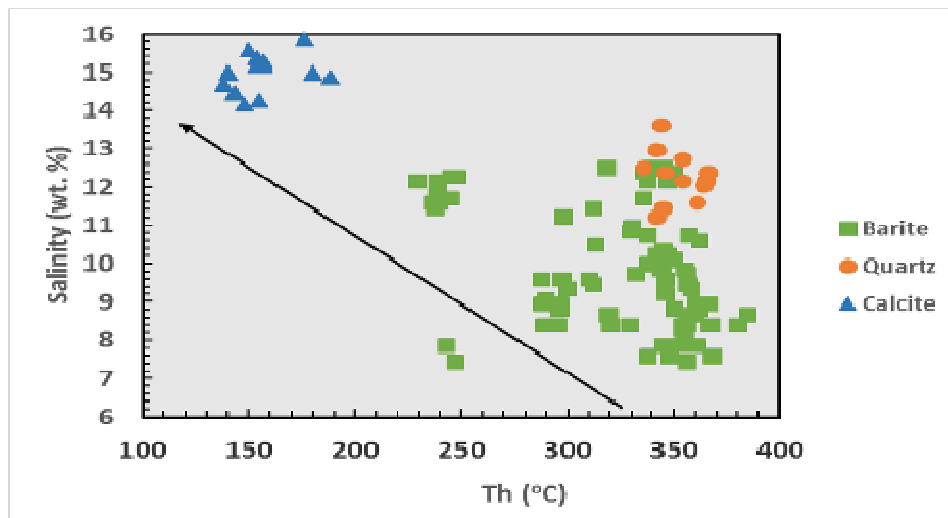
## الگوی عناصر خاکی نادر

بسیاری از پژوهشگران با استفاده از الگوی عناصر خاکی نادر بهنجار شده نسبت به کندریت در باریت، خاستگاه و چگونگی تشکیل این کانی را تعیین نموده‌اند [۵، ۱۴، ۱۹ تا ۲۸]. توزیع عناصر خاکی نادر در باریت اغلب منجر به غنی‌شدگی LREE نسبت به HREE می‌شود، زیرا عناصر LREE شعاع یونی نزدیکتری به  $Ba^{2+}$  دارند [۱۹]. همچنین غنی‌شدگی LREE/HREE می‌تواند نشان‌دهنده غنی‌بودن سیال از کلر و حمل عناصر LREE توسط کمپلکس کلریدی باشد [۳۴]. غلظت پایین مجموع عناصر خاکی نادر در باریت نیز نتیجه تشکیل کانی از سیالی است که از خاستگاه خود بسیار فاصله گرفته است [۱۹]. در نمونه‌های باریت تلخابوند نیز مقادیر  $(La/Yb)_N$  و  $(Ce/Yb)_N$  غنی‌شدگی کم تا متوسط را نشان می‌دهد. همچنین ناهنجاری مثبت La و Gd و به شدت منفی Ce (جدول ۲ و شکل ۵) در باریت تلخابوند دیده می‌شود. پژوهشگران این شواهد را نشان دهنده تشکیل باریت در محیط آب دریا و رسوب‌های دریایی می‌دانند [۲۶، ۲۷، ۲۹، ۳۰]. همچنین براساس گزارش گیچارد و همکاران [۱۹]، باریت‌های دریایی عمیق مقدار Ce/La کمتر از ۱ و مشابه آب دریا دارند، در حالیکه در باریت‌های خشکی این نسبت بیش از ۱ و مشابه سنگ‌های بازی است. در این راستا، ناهنجاری  $Ce/Ce^*$  در آب دریا و ته‌نشست‌های آنها کمتر از ۱ و یا حتی کمتر از ۰/۵ است [۳۱ - ۳۳]. در نمونه‌های مورد بررسی نیز، مقدار Ce/La کمتر از یک و  $Ce/Ce^*$  منفی است. اگرچه شواهد بیانگر تشابه مقادیر عناصر خاکی نادر در باریت‌های تلخابوند و باریت‌های تشکیل‌شده در محیط آب دریا است، اما باید گفت که تنها براساس شواهد آزمایشگاهی نمی‌توان نوع و تشکیل کانسار را تعیین کرد، بلکه مشاهدات صحرایی و برداشت‌های زمین‌شناسی مهم‌ترین کلید تعیین چگونگی تشکیل کانی‌سازی است. اگر باریت‌ها در منطقه تلخابوند در محیط آب دریا تشکیل شده بودند، باید بافت‌های لایه‌ای و شواهد همزاد بودن دیده می‌شد. در حالیکه کانی‌سازی در معدن تلخابوند کاملاً روزادی بوده و رگه‌ها همه واحدهای سنگی را قطع کرده‌اند. از این رو، نظریه تشکیل در آب دریا پذیرفته نیست.

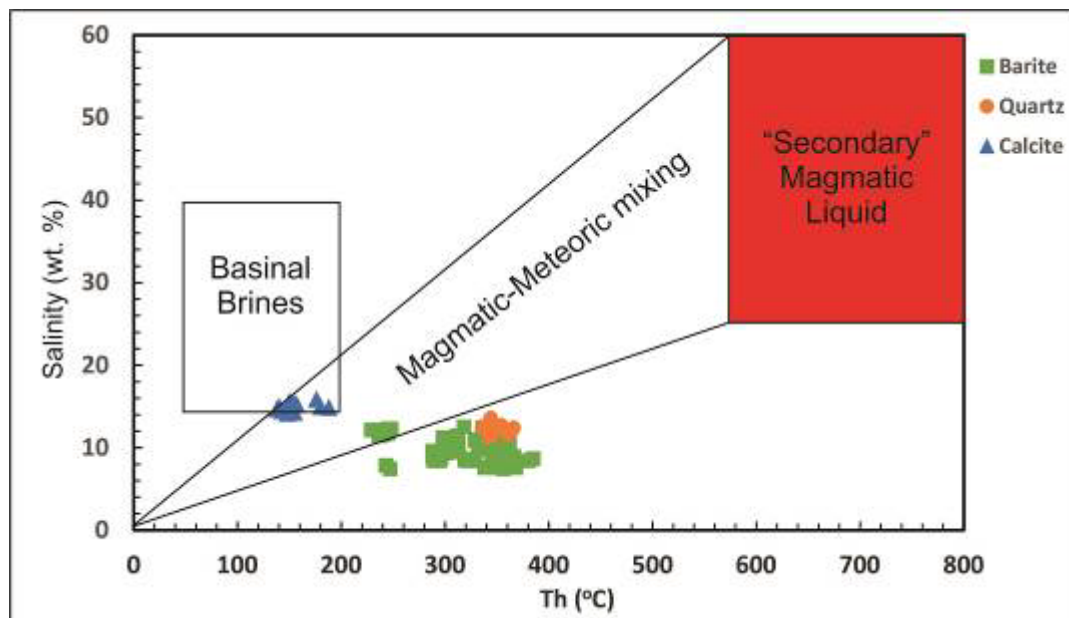
## دگرگونی سیال کانه‌دار

بررسی سیال‌های درگیر نیز برای تعیین چگونگی تشکیل

کانی‌ها بویژه کانی باریت بسیار سودمند است [۲۶، ۲۷، ۳۴ تا ۳۸]. براساس بررسی سیال‌های درگیر، دمای تشکیل کانی‌های مختلف معدن تلخابوند ۱۳۸ تا ۳۹۰ درجه سانتیگراد بوده است و از محلولی شامل نمک‌های NaCl و  $BaCl_2$  با درجه شوری ۷/۵ تا ۱۵/۸ درصد وزنی بوجود آمده‌اند. دمای بالای عمده نمونه‌های باریت و کوارتز (دمای بیش از ۳۳۰ درجه سانتیگراد)، نشان دهنده نقش آب‌های ماگمایی در تشکیل این دو کانی است. شوری و دمای همگن‌شدگی سیال‌های درگیر در کانی‌های باریت، کوارتز و کلسیت نشان می‌دهد که شوری سیال تشکیل دهنده کوارتز در یک گستره دمایی تقریباً یکسان با باریت (دمای بیش از ۳۳۰ درجه سانتیگراد) بیش از شوری محلول تشکیل دهنده باریت بوده است (شکل ۷). این امکان وجود دارد که این دو کانی از دو سیال مختلف هم‌دما اما با شوری متفاوت تشکیل شده باشند. چنانکه پیشتر بیان شد، بررسی همبرزایی نشان می‌دهد که بخش عمده کوارتزها کمی پس از تبلور باریت‌ها تشکیل شده‌اند. دمای همگن‌شدگی و شوری‌های اندازه‌گیری شده در باریت نشان از دو گستره دمایی متفاوت (تقریباً بالای ۳۰۰ و بین ۲۲۰ تا ۲۵۰ درجه سانتیگراد) برای تشکیل این کانی دارد که بیانگر آمیختگی سیال دما بالا (احتمالاً ماگمایی) با محلول دما پایین (احتمالاً آب‌های جوی) طی ادامه روند کانی‌سازی است. با کاهش دما بر مقدار شوری محلول کانه‌دار افزوده شده است (شکل ۷). کلسیت که براساس بررسی‌های همبرزایی نیز پس از باریت و کوارتز تشکیل شده دارای کمترین دمای تشکیل و بیشترین میزان شوری محلول است. کاهش دما برای تشکیل این کانی، تاخیری بودن آن را تایید می‌کند. اما افزایش مقدار شوری در فاز باقیمانده می‌تواند ناشی از پدیده جوشش [۱۸] و یا آمیختگی سیال با یک محلول با شوری بالا باشد. از آنجا که شواهد جوشش در معدن تلخابوند دیده نشده است، امکان اول پذیرفته نیست. قرارگیری مقادیر اندازه‌گیری شده دمای همگن‌شدگی و شوری سیال‌های درگیر موجود در کانی‌های باریت و کوارتز تلخابوند در نزدیکی گستره آمیختگی آب ماگمایی و آب جوی و نیز مقادیر موجود در کلسیت در گستره آب‌های حوضه‌ای، نظریه دوم را تقویت می‌کند (شکل ۸). احتمالاً در مراحل پایانی، سیالی با شوری بالا که می‌تواند برآمده از رسوب‌های تبخیری یا آب‌های سازندی-حوضه‌ای باشد با محلول کانه‌دار اولیه آمیخته شده است.



شکل ۷ نمودار شوری-دمای همگن شدگی سیال‌های درگیر معدن باریت تلخابوند



شکل ۸ نمودار دمای همگن‌شدگی نسبت به شوری برای سیال‌های درگیر معدن تلخابوند. گستره دما و شوری سیال‌های مختلف برگرفته از مرجع [۳۹] است.

**برداشت**

از نمونه‌های باریت و کوارتز معدن و قرارگیری آن در محیط آمیختگی آب ماگمایی و آب جوی نشان می‌دهد که محلول‌های غنی از باریم و سیلیس می‌توانند برآمده از آب ماگمایی باشند. محلول از طریق گسل‌ها به بالا راه یافته است. افزایش شوری سیال کانه‌دار در باریت‌های با دمای پایین‌تر و کلسیت‌ها احتمالاً به دلیل اضافه شدن آب‌های حوضه‌ای شور به محیط در مراحل پایانی تشکیل کانسار است. براساس شواهد زمین-

کانی‌سازی باریت تلخابوند کنترل گسلی داشته و همه واحدهای سنگی منطقه تا سن منسوب به ائوسن را قطع کرده است. از این رو، کانی‌سازی از ائوسن قطعاً جوانتر است؛ اما سن واقعی آن مشخص نیست. فعالیت‌های ماگمایی مربوط به پهنه برخوردی تا الیگوسن در این بخش از بلوک لوت ادامه داشته است. دمای تشکیل بیش از ۳۲۰ درجه سانتیگراد برای بسیاری

- [9] Steele-MacInnis M., Lecumberri-Sanchez P., Bodnar R.J., "HOKIEFLINCS-H<sub>2</sub>O-NACL: A Microsoft Excel spreadsheet for interpreting microthermometric data from fluid inclusions based on the PVTX properties of H<sub>2</sub>O-NaCl", Computer in Geosciences 49 (2012) 334-337.
- [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] Ashouri A., Karimpour M.H., Saadat S., "Geological map of Bajestan, 1:100000 scale", Geological Survey of Iran (2005).
- [12] Ahmadi Rouhani R., Karimpour M.H., Rahimi B., Malekzadeh Shafaroudi A., Klotzli U., Santos J.F., "Petrology, geochronology, geochemistry and petrogenesis of Bajestan granitoids, North of Ferdows, Khorasan Razvi Province (in Persian)", Iranian Journal of Economic Geology 8 (2) (2017) 525-552.
- [13] Whitney D.L., Evans B.W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist 95 (2010) 185-187.
- [14] Lottermoser B.G., Ashley P.M., "Geochemistry and exploration significance of ironstones and barite-rich rocks in the Proterozoic Willyama Supergroup, Olayr Block, South Australia", Journal of Geochemical Exploration 57 (1996) 57-73.
- [15] Greaves M.J., Elderfield, H., Klinkhammer G.P., "Determination of the rare earth elements in natural water by isotope-dilution mass spectrometry", Analytical Chemistry Acta 218 (1989) 265-280.
- [16] Boynton W.V., "Cosmochemistry of the rare earth elements, Meteorite studies", in: P. Henderson (ed.), Rare Earth Element Geochemistry (Developments in Geochemistry 2), Elsevier, Amsterdam (1984) 1115-1522.
- [17] Roedder E., "Fluid inclusions", Reviews in Mineralogy 12 (1984) 644 pp.
- [18] Sheppherd T.j., Rankin A.H., Alderton D.H.M., "A Practical Guide to Fluid Inclusion Studies", Blackie and Son (1985) 239 pp.

شناسی، کانی سازی، زمین شیمی اکسیدهای اصلی و عناصر خاکی نادر و بررسی سیال های درگیر، معدن تلخابوند می تواند از نوع باریت گرمایی باشد.

#### قدردانی

این مقاله با حمایت مالی دانشگاه فردوسی مشهد در ارتباط با طرح پژوهشی شماره ۳۴۵۹۲۲ مورخ ۱۳۹۶/۱۱/۱۷ انجام شده است.

#### مراجع

- [1] Hanor J.S., "Barite-celestine geochemistry and environments of formation", In: Alpers C.N., Jambor J.L., Nordstrom D.K. (Eds.), Reviews in Mineralogy & Geochemistry - Sulfate Minerals, Vol. 40. Mineralogical Society of America, Washington, D.C, (2000) 193-275.
- [2] Griffith E.M., Paytan, A., "Barite in the ocean-occurrence, geochemistry and palaeoceanographic applications", Sedimentology 59 (2012) 1817-1835.
- [3] Ghorbani M., "The Economic Geology of Iran, Mineral Deposits and Natural Resources", Springer Geology, Dordrecht (2013). <http://dx.doi.org/10.1007/978-94-007-5625-0>.
- [4] Ghorbani M., "Economic Geology of Mineral and Natural Resources of Iran", Arianzamin, Tehran (2007).
- [5] Ehya F., "Rare earth element and stable isotope (O, S) geochemistry of barite from the Bijgan deposit, Markazi Province, Iran", Mineralogy and Petrology 104 (2012) 81-93.
- [6] USGS, "Mineral Commodity Summaries 2014", U.S. Geological Survey (2014) 196 p.
- [7] Malekzadeh Shafaroudi A., Karimpour M.H., Esfandiarpour A., "Petrography and petrogenesis of intrusive rocks in the northeast of Nayband, East of Iran", Iranian Journal of Petrology 16 (2013) 105-124.
- [8] Ahmadi Rouhani R., "Mineralization, geochemistry, tectonic, and petrogenesis of Bajestan intrusive rocks", Ph.D thesis, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad, Iran, (2018) 420 p.



- province (in Persian)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 24 (4) (2017) 813-824.
- [29] Murray R.W., Buchholtz ten Brink M.R., Jones D.L., Gerlach D.C., Russ III G.P., "Rare earth elements as indicators of different marine depositional environments in chert and shale", *Geology* 18 (1990) 268-271.
- [30] Alexander B.W., Bau M., Andersson P., Dulski, P., "Continentially derived solutes in shallow Archean seawater: rare earth element and Nd isotope evidence in iron formation from the 2.9 Ga Pongola Supergroup, South Africa", *Geochimica et Cosmochimica Acta* 72 (2008) 378-394.
- [31] Elderfield H., "The oceanic chemistry of the rare earth elements", *Philos. Trans. R. Society of London A325* (1988) 105-126.
- [32] Ding L., Zhong D., "Characteristics of rare earth elements and cerium anomalies in cherts from the Paleo-Tethys in Changning-Menglian belt in western Yunnan, China", *Sciences of China (Ser D.)* 39 (1996) 35-45.
- [33] Paropkari A.L., Ray D., Balaram V., Prakash L.S., Mirza I.H., Satyanarayana M., Rao T.G., Kaisary S., "Formation of hydrothermal deposits at kings Triple Junction, northern Lan back-arc basin, SW pacific: the geochemical perspectives", *Journal of Asian Earth Sciences* 38 (2010) 121-130.
- [34] Taylor R.P., Fryer B.J., "Rare earth element geochemistry as an aid to interpreting hydrothermal ore deposits". In: Mineralization associated with acid magmatism (ed) A M Evans (John Wiley & Sons, Ltd). (1983).
- [35] Mukherjee A., Prabhakar G., "Fluid inclusion studies and sulphur and strontium isotope geochemistry of vein barites of Celugumetla, Khammam district, Andhra Pradesh", *Journal of Geological Society of India* 68 (2006) 201-206.
- [36] Safina N.P., Melekestseva I.Y., Nimis P., Ankusheva N.N., Yuminov A.M., Kotlyarov V.A., Sadykov S.A., "Barite from the Saf'yanovka VMS deposit (Central Urals) and Semenov-1 and Semenov-3 hydrothermal sulfide fields (Mid-Atlantic Ridge): a comparative analysis of
- [19] Guichard F., Church T.M., Treuil M., Jaffrezic H., "Rare earths in barites: distribution and effects on aqueous partitioning", *Geochimica et Cosmochimica Acta* 43 (1979) 983-997.
- [20] Bozkaya G., Gokce A., "Major, Trace and REE geochemistry of the Koru (Canakkale) Pb-Zn deposits", *Geological Bulletin of Turkey* 45-2 (2002) 1-17.
- [21] Bozkaya G., Gökce A., "Trace- and rare-earth element geochemistry of the Karalar (Gaipasa-Antalya) barite-galena deposits, Southern Turkey", *Turkish Journal of Earth Science* 13 (2004) 63-75.
- [22] Clark S.H.B., Poole F.G., Wang, Z., "Comparison of some sediment hosted, stratiform barite deposits in China, the United States, and India", *Ore Geology Review* 24 (2004) 85-101.
- [23] Jurković I., Garašić V., Hrvatović H., "Geochemical characteristics of barite occurrences in the Paleozoic complex of South-eastern Bosnia and their relationship to the barite deposits of the Mid- Bosnian Schist Mountain", *Geology of Croat* 63 (2010) 241-258
- [24] Jurković I.B., Garašić V., Jurković, I.M., "Geochemical characteristics of mercurian tetrahedrite, barite and fluorite from the Duboki Vagan, Glumac and Dubrave-Dugi Dol barite deposits, south of Kreševo, Mid-Bosnian Schist Mts", *Geology of Croat* 64 (2011) 49-59.
- [25] Hajalilou B., Vusuq B., Moayed, M., "REE Geochemistry of Precambrian Shale-Hosted Barite-Galena Mineralization, a Case Study from NW Iran", *Iranian Crystallography and Mineralogy Journal* 22 (2014) 39-48.
- [26] Zarasvandi A., Zaheri N., Pourkaseb H., Chrachi A., Bagheri, H., "Geochemistry and fluid-inclusion microthermometry of the Farsesh barite deposit. Iran", *Geologos* 20 (2014) 201-214.
- [27] Ehya F., Mazraei Sh. M., "Hydrothermal barite mineralization at Chenarvardeh deposit, Markazi Province, Iran: Evidences from REE geochemistry and fluid inclusions", *Journal of African Earth Sciences* 134 (2017) 299-307.
- [28] Pourkaseb H., Taheri S., Zarasvandi A., Aliabadi M.A., "Geochemistry and genesis of Robate Paein barite deposit, Khomien, Markazi

- [38] Ghaemmaghani A., Malekzadeh Shafaroudi A., Karimpour M.H., “*Mineralogy, geochemistry and fluid inclusion study of Kuh Sorbi barite-lead± copper deposit, NE Iran (in Persian)*”, Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 23 (2) (2015) 225-240.
- [39] Beane R.E., “*The Magmatic–Meteoric Transition*”, Geothermal Resources Council, Special Report 13 (1983) 245–253.

*formation conditions*”, Mineralium Deposita (2015) <http://dx.doi.org/10.1007/s00126-015-0617-9>.

- [37] Ramboz C., Charef A., “*Temperature, pressure, burial history, and paleohydrogeology of the Les Malines Pb-Zn deposit: reconstruction from aqueous inclusions in barite*”, Economic Geology 83 (1988) 784-800.