# مطالعه کانهزایی مس جیان در استان فارس با استفاده از دادههای ژئوشیمیایی و میانبارهای سیال

محمدعلی رجب زاده ۱\* و سهیلا اسماعیلی ۲

دانشیار، بخش علوم زمین، دانشکده علوم، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران دانشجوی دکترا، بخش علوم زمین، دانشکده علوم، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۰۴/۱۴ تاریخ پذیرش: ۱۳۹۳/۰۴/۱۴

#### چکیدہ

Ulojook C

کانسار مس جیان در فاصله ۱۹۵ کیلومتری شمال خاوری شیراز و در لبه خاوری پهنه دگرگونی سنندج – سیرجان درون مجموعه آتشفشانی – رسوبی دگرگون شده کمپلکس سوریان با سن پرموتریاس قرار دارد. سنگ شناسی منطقه بیشتر شامل متابازالت، کلریت – کوارتز شیست، کلریت – مسکوویت شیست، میکاشیست و گرافیت شیست است. پیریت مهم ترین کانی سولفیدی و کالکوپیریت کانی اصلی مس در این کانسار است که در ساختارهای تودهای عدسی شکل تا به نسبت تخت و همچنین به صورت افشان، رگچهای و رگهای در سنگ کلریت – کوارتز شسیت کانهزایی شدهاند. داده های ژنوشیمیایی عناصر متحرک (Ba, Rb, K, Na) و عناصر خاکی کمیاب (REE) بیانگر برهم کنش سیال گرمایی کانه ساز با سنگ های میزبان است. نسبت میزان ۲۰/۲ه – ۲۵/۵۰ ۵۰۶ و ۲۲/۳–۲۹/۰۹ در ماده معدنی کانسار جیان نشانگر تشکیل این کانسار در داماهای پایین تر از ۳۰۰ درجه سانتی گراد با حضور گسترده آب دریا در سال گرمایی کانهزاست. همچنین داده های دمانی می ربوط به میزبان هم ترین کانی کوارتز در کانسنگ مس نشانگر دمای یکنواختی میان ۱۲۴ تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد و شوری در محدوده ۲/۲ تا ۱۶ درصد وزنی معادل است. پدیده های سیال کانی کوارتز در کانسنگ مس فرایندهای تحول سیال و ساز کاری مؤثر در کانه ای در معان بی عنوان یک کانسار سولفید توده ای با سنگ مین ربول آن آن

> **كليدواژەھا:** ژئوشيمى، ميانبار سيال، كانسار مس، جيان، فارس. \***نويسندە مسئول:** محمدعلى رجبزادە

E-mail: Rajabzad@susc.ac.ir

# ۱- پیشنوشتار

با توجه به گوناگونی کانسارهای مس، مطالعه نحوه تشکیل و محیط زایشی آنها در پیجویی نهشتههای معدنی مس و بهرهبرداری مناسب از این ذخایر دارای اهمیت فراوانی است. مجموعه سنگهای آتشفشانی-رسوبی کمپلکس سوریان در پهنه سنندج-سیرجان بهصورت نوار باریکی با امتداد شمال باختری-جنوب خاوری به موازات دره بوانات در شمال خاور استان فارس رخنمون دارد. وجود سرباره های ذوب و آثار گسترده شدادی به همراه آثار کانهزایی مس، روی و نقره در جنوب باختری و جنوب خاوری شهر سوریان نشانگر سابقه و رونق معدنکاری در زمان های قدیم در این منطقه است. از مطالعات متعددی که با اهداف پی جویی و تعیین ژنز مس، سرب، روی و باریت در منطقه بوانات صورت گرفته است می توان به کارهای تقی پور (۱۳۷۹) و موسیوند (۱۳۸۲) در چارچوب پایان نامه های کارشناسی ارشد اشاره کرد. بر پایه این مطالعات منشأ متفاوتی برای کانهزایی فلزات در منطقه بوانات و بیشتر با تأکید بر سنگ نگاری ارائه شده است. با توجه به اینکه مطالعات ژئوشیمیایی در کنار داده های دماسنجی میانبارهای سیال می تواند عوامل فیزیکو -شیمیایی حاکم بر محیط تشکیل کانسار را بارزسازی نماید و به شناخت ویژگیها، منشأ و تکوین سیال گرمابی کانهزا و در نهایت ژنز کانسنگ ها کمک کند در این پژوهش با هدف ارائه الگویی از چگونگی تشکیل کانسار مس جیان به معرفی داده های ژئوشیمیایی و نتایج مطالعه میانبارهای سیال پرداخته شده است.

## ۲- روش مطالعه

۸۷ نمونه در امتداد ۸ پیمایش هدفمند عمود بر جهت طولی محدوده کانهزایی شده از سنگهای مختلف برداشت شدند. ۳۲ مقطع نازک و ۱۵ مقطع صیقلی از نمونههای شاخص با استفاده از روشهای میکروسکوپی نوری بازتابی و انکساری مورد مطالعه قرار گرفتند. برای تعیین ویژگیهای ژئوشیمیایی به دو روش ICP-AES برای اندازه گیری اکسیدهای اصلی و برخی عناصر فرعی و ICP-MS برای تعیین عناصر خاکی کمیاب و عناصر پایه و برخی عناصر فرعی، تعداد ۹ نمونه (۶ نمونه

سنگ میزبان و ۳ نمونه ماده معدنی) در آزمایشگاه شرکت ACME در ونکوور کانادا با دقت اندازه گیری ۰/۰۱ درصد برای عناصر اصلی و ۰/۱ ppm برای عناصر خاکی کمیاب و ۱ ppm برای عناصر Zn ،CU و Pb میان ۱ تا ۰/۱ ppm برای دیگر عناصر مورد تجزیه شیمیایی قرار گرفتند (جدول۱). همچنین برای اندازه گیری میزان نیکل و کبالت موجود در پیریت های موجود در گرافیت شیست های پوشاننده ذخیره معدنی، ۱۰ نمونه پیریت به روش دستی و با استفاده از میکروسکوپ نوری جداسازی و خالص سازی شدند و پس از انحلال کامل با استفاده از دستگاه جذب اتمی (AAS) مورد تجزیه قرار گرفتند (جدول۲). به منظور انجام مطالعه دماسنجی روی میانبارهای سیال، ۴ نمونه دوبر صیقلی از کوارتز به عنوان کانی باطله اصلی کانسار و همزاد با کالکوپیریت تهیه و پارامترهای دمایی در آزمایشگاه کانیشناسی مرکز تحقیقات فر آوری مواد معدنی ایران به کمک استیج THMS600 گرم کننده و منجمد کننده مدل Linkam نصب شده روی میکروسکوپ Zeiss اندازه گیری شدند. دامنه حرارتی دستگاه ۱۹۴– تا ۴۰۰ + درجه سانتی گراد است. این دستگاه مجهز به دو کنترل گر گرمایش (TP94) و سرمایش (LNP)، مخزن ازت (برای انجماد) و مخزن آب (برای خنک کردن دستگاه) است. مطالعات سنگ نگاری مرتبط با بزر گنمایی های ۵۰۰ تا ۱۲۵۰ و کالیبراسیون دستگاه در مرحله گرمایش با استفاده از نیترات سدیم با نقطه ذوب ۴۱۴ و دقت ۰/۶± درجه سانتی گراد و در مرحله سرمایش از هگزان با نقطه ذوب ۹۴/۳ و دقت ۰/۲± درجه سانتی گراد صورت گرفته است.

## ۳- زمینشناسی و سنگشناسی

کانسار مس جیان در فاصله ۱۹۵ کیلومتری شمال خاوری شیراز و در ۵ کیلومتری باختر شهر سوریان قرار گرفته است. کانهزایی مس بهصورت کالکوپیریت در مجموعه آتشفشانی-رسوبی دگرگون شده سوریان با سن پرموتریاس شامل متابازالت، میکاشیست، گرافیت شیست، کلریت-کوارتز شیست و کلریت-مسکوویت شیست در پهنه سنندج-سیرجان رخ داده است. از نظر چینه شناسی این مجموعه بهصورت

# اللي المراجع الم

دگرشیب روی سنگ مرمر اسپاریتی-میکاشیستی مربوط به کمپلکس توتک با سن دونين بالايي-كربونيفر زيرين قرار مي گيرد. بر پايه پيشينه زمين ديناميكي پهنه سنندج-سيرجان، منطقه مورد مطالعه در زمان نئوپروتروزوييک تا دونين يک حوضه سکویی حاشیه قارمای و کششی است که با رخداد نازک شدگی پوستهای در پالئوزوييک پاييني همراه بوده است. اواخر پالئوزوييک بالايي تا ترياس مياني در پهنه سنندج-سیرجان با پدیده کافتش و نهشت کربناتها،گدازههای بالشی و برش های همزمان با رسوب گذاری مشخص می شود که نشانگر رژیم زمین ساختی کششی و جدایش بلوک ایران مرکزی از گندوانا و گسترش بستر اقیانوس نئوتتیس است (Sheikholeslami, 2002; Alavi, 2007). مجموعه گسل ها در محدوده معدنی در دو مقیاس و با روندهای متفاوت عمل کردهاند. گسل های بزرگ مقیاس دارای امتداد NW-SE به موازات امتداد عمومی زاگرس هستند در حالیکه گسل های کوچک مقیاس دارای امتدادهای مختلف بوده و از روند کلی منطقه پیروی نمی کنند. گسل بزرگ تراستی سوریان در بخش شمالی محدوده معدنی مرز میان پهنه سنندج-سیرجان و ایران مرکزی و گسل بزرگ جیان لبه کم شیب یک گسل قاشقی با سازوکار انقباضی است که مرز میان پهنه سنندج-سیرجان با زاگرس خرد شده را مشخص می کنند (هوشمند زاده و همکاران، ۱۳۶۹؛ اویسی، ۱۳۸۰) (شکل۱). سنگهای متابازالتی بیشتر به شکل سیل، دایک و گدازه در بخش های میانی و بالایی کمپلکس سوریان همراه با میان لایههایی از میکاشیست و کوارتز-کلریتشیست قرار می گیرند. کانهزایی مس بیشتر در بخش های بالایی واحدهای سنگی میانی و بالایی کمپلکس سوریان رخ داده است. نهشتههای دیگر مس در مناطق مجاور نظیر کانسارهای دیده بانکی، مزایجان، بنو و چیر نیز نشان میدهند که کانهزایی مس در کمپلکس سوریان محدود به افقهای خاصی می شود. این وضعیت نشانگر کانهزایی مس همراه با فعالیتهای گرمابی به دنبال افزایش شدت فعالیتهای آتشفشانی است. افزایش فعالیت های آتشفشانی در واحدهای سنگی بخش های میانی و بالایی کمیلکس سوریان با افزایش میزان متابازالت نشان داده می شود که بیانگر رابطه مستقيم ميان فعاليت آتشفشاني وكانهزايي است. بخش بالايي واحد متابازالتي در منطقه کانهزایی مس جیان با افزایش میزان سنگ های کوارتز-کلریت شیست و کلریت-مسکویت شیست همراه است و در انتها توسط گرافیت شیست یوشیده مى شوند.

ماده معدنی در کانسار مس جیان در ساختارهای توده ای عدسی شکل تا به نسبت تخت و همچنین بهصورت افشان، رگچه ای و رگه ای در درون سنگ های میزبان کلریت-کوارتز شیست، کلریت-مسکویت شیست و به میزان کمتری در میکاشیست و متابازالت رخ داده است. ابعاد کانهزایی در نهشته های عدسی شکل حداکثر ۲ \*۱/۵ \*۱، در رگچه ها و رگه ها نیز از ۲ میلی متر تا ۰/۵ متر مشاهده می شود (شکل های ۲–الف، ب، پ و ت). این افق های سنگی دچار دگر شکلی شده و امتداد آنها توسط گسل های متعدد جابه جا شده اند.

مطالعه میکروسکویی نمونه های شاخص کمتر دگرسان شده متابازالت نشان می دهد که فلدسپار، کلینوپیروکسن و به میزان کمتر الیوین کانی های اصلی تشکیل دهنده این سنگ هستند. پلاژیو کلاز با فراوانی ۵۰ تا ۸۰ درصد کانی اصلی این سنگ بوده که در اندازه های ۱ تا ۶ میلی متر به صورت خود شکل و نیمه خود شکل با ماکل تیغه ای مشاهده می شود. بلورهای پلاژیو کلاز در اثر دگرسانی به سریسیت، کلسیت، اپیدوت، کلریت و اکتینولیت تجزیه شده اند. در برخی از نمونه های به شدت دگرسان شده تنها آثار جزیی از آنها باقی مانده است. کلینوپیرو کسن با فراوانی ۲۰ تا ۹۰ درصد پس از پلاژیو کلاز، عمده ترین کانی تشکیل دهنده این سنگ است و بیشتر به صورت نیمه خود شکل دیده می شود. بلورهای کلینوپیرو کسن در اثر دگرسانی، اورالیتی شده و به کلریت و اکتینولیت تبدیل شده اند. افزون بر کانی های ثانویه، کانی های فرعی دیگری نیز شامل آپاتیت، کوار تز و کانی های کدر (معمولاً پیریت و

کالکوپیریت) در مقاطع میکروسکوپی این سنگ ها مشاهده می شوند. بافت های چیره متابازالت از نوع افیتیک، ساب افیتیک و پورفیری هستند. بافت های پورفیری بیشتر به صورت میکرولیتی پورفیری با زمینه ریزدانه متشکل از میکرولیت های پلاژیو کلاز و فنو کریست هایی از نوع کلینوپیروکسن و پلاژیو کلاز هستند (شکل ۲-ث).

سنگ میکاشیست در ناحیه معدنی در افق هایی به ستبرای ۰/۵ تا ۴ متر ایجاد شده است. این سنگها دارای کوارتز و میکای سفید فراوان هستند. در برخی از نمونه ها مقادیری از کانی گرافیت حضور دارد که عامل ایجاد رنگ خاکستری تیره در سنگ است. میزان گرافیت در برخی از نمونهها به حدی است که می توان نام گرافیت شیست را برای سنگ انتخاب کرد. در این سنگ، پیریت به فراوانی دیده می شود که بیشتر در سوی بر گوارگی سنگ میزبان قرار گرفته است. وجود شیست های سیاه و میکاشیست.های ریز دانه به همراه سنگ های آتشفشانی نشان میدهد که پهنه سنندج-سیرجان در این زمان بهصورت کافتی ژرف، در میانه بلوک بوده است. سنگهای کلریت-کوارتزشیست و کلریت-مسکوویتشیست کمپلکس سوریان در محدوده معدنی مس جیان دارای گسترش فراوانی بوده و سنگ میزبان اصلی ماده معدنی به شمار می آیند. کانی های کدر بیشتر در سوی شیستوزیته در متن سنگ مشاهده می شوند (شکل۲-ج). در نمونههای کانسنگ مس جیان، کانیهای اولیه (هيپوژن) شامل پيريت، كالكوپيريت، اسفالريت، گالن و بورنيت (شكل۲-چ) و کانی های ثانویه (سویرژن) حاصل از عملکرد هوازدگی شامل کالکوسیت، کوولیت، كوپريت، مس آزاد، مالاكيت، آزوريت، هماتيت و ليمونيت هستند (شكل ٣). پيريت فراوان ترین کانی سولفیدی است و در همه سنگهای مختلف میزبان بهصورت بی شکل، نیمه شکل دار و شکل دار وجود دارد. از بافت های موجود در پیریت می توان به بافت اتصال سه گانه، طویل شدگی، سایه فشاری و کاتاکلاستیک اشاره کرد که از ویژگی های بارز کانسار های سولفیدی دگرگون شده هستند (Cox et al., 1981). کالکوپیریت مهم ترین کانی مسردار در کانسار جیان است که بهصورت سولفید شکافه پر کن در کانی پیریت نیز دیده می شود (شکل۲-ح). این پدیده در کانسارهای سولفیدی دگر گون شده به دلیل رفتار شکل پذیر کالکو پیریت هنگام دگر گونی رواج دارد كه بيانگر تحرك دوباره كالكوپيريت است (McClay & Ellis, 1984).

# 4- ژئوشیمی

فلزات پایه در کانسار مس جیان به تر تیب فراوانی عیار شامل مس، روی و سرب است. عیار مس به طور میانگین ۳ درصد و تا ۱۴/۴ درصد در بافت تودهای، عیار روی از ۱۱/۱ درصد تا ۱/۱ درصد در بافت افشان تا تودهای تغییر می کند و میزان سرب ناچیز است. به دلیل فراوانی چند برابری مس نسبت به دیگر فلزات، این کانسار به عنوان یک کانسار مس شناخته شده است. در میان فلزات قیمتی نقره با عیار میان ۲ تا ۹۱ گرم در تن فراوانی نسبتاً بالایی دارد (موسیوند، ۱۳۸۲). مهم ترین کمپلکس های یونی حمل کننده نقره از نوع بی سولفیدی (HS) و ۲(HS). همم ترین کمپلکس های محدوده گستردهای از شرایط سیال گرمابی به صورت کمپلکس های کلریدی (۲<sub>2</sub>-(HS) می میران (Ag(CI)). این عنصر در کانی های مس دار، به راحتی جانشین Cu می شود (Kein, 2005). این عنصر در ثبت شده این عنصر در کانسنگ تودهای کالکوپیریتی مس جیان ۱۳۰۰ سال است که می تواند بیان کننده حضور نقره در ساختمان کالکوپیریت باشد ولی میزان طلا در این می تواند بیان کننده حضور نقره در ساختمان کالکوپیریت باشد ولی میزان طلا در این کانسار در حد طوم است.

بر پایه دادههای ژئوشیمیایی، میزان se در ماده معدنی کانسار مس جیان حدود ۱۰۰ ppm است. حضور se در ماده معدنی نشاندهنده حضور کمپلکسهای بی سولفیدی در سیال حمل کننده این عنصر است (شرایط احیا) (Rouxel et al., 2004). بر پایه نظر (2004) as میزان بالاتر از ۵۰۰ ppm این عنصر نشانگر تشکیل کانسار در نواحی زیر سطحی است. بنابراین

میزان Se در کانسار مس جیان نشاندهنده تشکیل کانسار در نواحی نزدیک به سطح است. همچنین میزان نسبت Se/S\*10<sup>6</sup> بالاتر از ۵۰۰ حضور سیال گرمابی با دمای بالاتر از ۳۰۰ درجه سانتی گراد و نسبتهای پایین تر دمای کمتر را نشان می دهند (Auclair et al., 1987; Rouxel et al., 2004). ميانگين ميزان اين نسبت در کانسار جیان در حدود ۳۵۰ است که نشانگر تشکیل آن در دمای پایین تر از ۳۰۰ درجه سانتي گراد است. ميزان Bi, Sb, As در كانسار جيان پايين (Bi<8 ppm ،As<12 ppm و Sb<9ppm) است. پایین بودن میزان این عناصر بیانگر عدم وابستگی آنها به سیال گرمابی با منشأ سنگ های آذرین اسیدی است (Matthews et al., 2008). دو عنصر Y و Ho به عنوان دوقلوهای ژئوشیمیایی در فرایندهای ماگمایی با دمای بالا و دگر گونی از هم تفریق نمی یابند. میزان میانگین نسبت Y/Ho در بازالت های میان اقیانوسی (MORB) و بازالتهای جزایر اقیانوسی (IAB) ۲۵/۴، در شیل ها ۲۶/۵ و در آب دریا میان ۴۰ تا ۷۰ در تغییر است. این میزان در ماده معدنی کانسار مس جیان ۲۹/۰۹ تا ۳۲/۵-است که نشانگر حضور گسترده آب دریا در سیال گرمابی و سامانه کانهزایی است (Lixing et al., 2009). حضور ناهنجاري منفى Eu در برخي از نمونه هاي كانسنگ نشاندهنده حاکم بودن شرایط اکسیدان در زمان ته نشست مواد معدنی است (Sverjensky, 1984). نبود ناهنجاری منفی Ce در کانسنگ مس جیان نیز می تواند نشانه عملکرد دگرسانی یک سیال با شرایط کاهشی روی این سنگ هاست (Spry et al., 2000). بر پایه داده های ژئوشیمیایی، میزان Co در ماده معدنی به طور میانگین ppm ۵۲۰ است ولی میزان Ni ناچیز و بهطور میانگین در حدود ppm۳۲ است. با وجود مقدار زیاد کبالت، هیچ گونه کانی مستقلی از کبالت در مطالعات میکروسکویی نمونه های معدنی تشخیص داده نشده است و نشانگر حضور Co در ساختمان ييريت و كالكوييريت است (Krauskopf, 1979). بر يايه نظر (Bralia et al., 1979) میزان و نسبت دو عنصر Ni و Co در پیریت می تواند برای تعیین منشأ فلزات به كار رود:

 ییریت با منشأ رسوبی با مقادیر کم کبالت و نیکل و از راه مقادیر کم نسبت Co/Ni=۰/۶۳ مشخص می شود.

 پیریت های گرمابی دارای مقادیر متفاوتی از کبالت و نیکل هستند و با مقدار متوسط نسبت Co/Ni=1/۱۷ مشخص می شوند.

۳) پیریت با منشأ آتشفشانی- بروندمی (Volcanic-exhalitive) در نهشته های سولفید تودهای از راه نسبت بالای Co/Ni میان۵ تا ۵۰ (میانگین ۸/۷) مشخص می شوند. مقدار Co در پیریت های موجود در گرافیت شیست پوشاننده زون معدنی به طور متوسط برابر ۵۵ ppm و مقدار نیکل در آنها برابر ۵۵ ppm با میانگین Co/Ni برابر ۲۰/۷ است (جدول۲) و بنابراین می توانند نشانگر منشأ آتشفشانی- بروندمی هستند.

رفتار ژئوشیمیایی عناصر و میزان تحرک آنها در سنگهای میزبان کانهزایی نقش مهمی در تعیین روند تحول سیال گرمابی دارند. عنصر Ti به عنوان یکی از نامتحرک ترین عناصر در محیطهای دگرگونی و دگرسانی معرفی شده است به گونهای که تا درجات بالای دگرگونی (رخساره گرانولیت) و دگرسانی نامتحرک باقی می ماند (IP44، IP4). وجود همبستگی خطی مثبت میان فراوانی Tio و عناصر خاکی کمیاب (REE) شاخصی از عدم تحرک این عناصر در سنگ میزبان مرتبط با کانهزایی گرمابی است. اگر چه مقایسه شیب خط رگرسیون میان در ITO عناصر خاکی کمیاب سنگین (HREE) و عناصر خاکی کمیاب سبک (IREE) نشان می دهد که REE نسبت به HREE کمی از منحرف شده اند. این ویژگی نشانگر آن است که در میان عناصر نامتحرک، گروه IREE تحرک بیشتری دارند نیست. بنابراین با توجه به اینکه تحرک عناصر Sait با گرمابی بر سنگهای نیست. بنابراین این جابه جایی می تواند به تأثیر بالای یک سیال گرمابی بر سنگهای میزبان نهشتههای معدنی نسبت داده شود (شکل ۴). همچنین میزان بسیار پایین عناصر

متحر ک (Ba, Rb, K, Na) در سنگ میزبان نشانگر بر همکنش سیال گرمابی کانهساز با سنگ های میزبان و خروج عناصر متحرک از محیط است.

#### ۵- دماسنجی میانبارهای سیال

بهمنظور روشن ساختن منشأ کانسار مس جیان، میانبارهای سیال کانی کوارتز به عنوان کانی همراه با کالکوپیریت در تودههای معدنی مورد مطالعه دماسنجی قرار گرفته. بهرغم این که کانسار جیان تحت تأثیر دگرگونی های درجه پایین قرارگرفته است، برخی از رگهها و تودههای معدنی از تأثیرات دگرگونی محفوظ ماندهاند. بنابراین مطالعه دماسنجی روی مجموعه میانبارهای سیال این کوارتزها صورت گرفته است. همچنین درهم رشدی متناوب کوارتز و کالکوپیریت در مطالعات میکروسکوپی نشانگر تشکیل همزمان این دو کانی است. ثابت بودن نسبت گاز به مایع میانبارهای سیال هنگام مطالعات دماسنجی نیز نشان می دهد که در این میانبارها نشر صورت نگرفته است.

میانبارهای سیال اولیه و شبه ثانویه حجمهای کوچکی از سیال کانهزا هستند که همزمان با تبلور کانی ها در ریز شکستگی ها و نقایص بلوری کانی میزبان به دام افتادهاند و از مطالعه آنها در شناخت ویژگی ها و تحول سیال کانهزا و در نهایت چگونگی تشکیل ذخایر معدنی استفاده می شود (Hall et al., 1988). در کوارتزهای مورد مطالعه میانبارهای سیال اولیه به صورت مجزا و پراکنده دیده می شوند در حالیکه میانبارهای سیال شبه ثانویه به صورت خطی بسیار ریز ولی به دور از محل شکستگی های کانی میزبان قرار گرفتهاند. مجموعه میانبارهای سیال در نمونههای مورد مطالعه را می توان در ۳گروه فازی به شرح زیر تقسیم کرد:

۱) میانبارهای سیال دوفازی مایع-گاز(L+V)

۲) میانبارهای سیال تکفازی مایع (L)

۳) میانبارهای سیال تکفازی گازی (۷)

در میانبارهای سیال دو فازی مایع-گاز، بیشترین حجم میانبار را فاز مایع در بر می گیرد و فاز گازی تنها ۱۰ تا ۳۰ درصد حجم میانبار را تشکیل می دهد (جدول ۳). میزان شوری در این نوع میان ۲/۷ تا ۱۴/۶ در صد وزنی معادل Nacl در تغییر است (شکل ۵-الف). میانبارهای سیال تکفازی مایع (L) با اندازه کمتر از ۴۳۴ از نظر فراوانی پس از میانبارهای سیال دو فازی مایع-گاز قرار می گیرند. به علت تکفاز بودن این میانبارها، در مطالعات دماسنجی از آنها استفاده نشد. میانبارهای سیال تکفازی گازی (۷) حباب گاز بیش از ۹۵ درصد از حجم میانبار را اشغال می کند و امکان مشاهده فاز مایع وجود ندارد بنابراین از این نوع میانبار نیز نمی توان برای مطالعات دماسنجی استفاده کرد. با این حال فراوانی بالای این نوع میانبارها بیانگر شرایط جوشش سیال کانهزاست (شکل ۵-ب).

نتایج مشاهدات سنگنگاری و دادههای دماسنجی میانبارهای سیال اولیه و شبه ثانویه در جدول ۳ آورده شدهاند. در مطالعات دماسنجی کمترین دمای اوتکتیک (Te) بهدست آمده ۳۹/۶– درجه و بیشترین آن ۱۸/۷– درجه سانتی گراد است (شکل۶–الف). دماهای ذوب ابتدایی نشان می دهند که ترکیب سیال کانهزا از نوع H2O+NaCl است و با توجه به آنکه نقطه اوتکتیک در بیشتر نمونههای مورد مطالعه پایین تر از ۲۰/۵°– است. حضور نمکهای دیگر افزون بر NaCl نظیر سامانههای چند همنهای MaCl2-MgCl2 در سیال کانهساز مشخص است (Fan et al., 2000; Hall et al., 1988).

دامنه تغییرات دمای ذوب آخرین بلور یخ (Tm) از ۱۲/۶– تا۲/۲– درجه سانتی گراد متغیر است (شکل۶– ب). در انجام مرحله سرمایش روی میانبارها، مثبت نشدن دمای ذوب نهایی نشانگر عدم حضور فاز کلاتریت (Clathrate) است. بنابراین در چنین شرایطی میزان <sub>2</sub>CO کمتر از ۲/۷ درصد وزنی در میانبارهای (L+۷) است NaCl ادرصد معادل ۱۴/۶ تا ۲/۶ درصد معادل درصد مادل ۱۴/۶

متغیر است. به طور میانگین بیشترین میزان شوری در محدوده ۵ تا ۱۰ درصد است (شکل۶-ج). نمودار دمای یکنواختی، دمای متغیری از ۱۲۴ تا ۳۰۷ درجه سانتی گراد را نشان می دهد. بیشترین فراوانی دمای یکنواختی مربوط به محدوده دمایی ۲۰۰ تا ۲۵۰ درجه سانتی گراد است. این نتایج با داده های نسبت Se/S×06 ماده معدنی که نشانگر دمای کمتر از ۳۰۰ درجه سانتی گراد است همخوانی دارد (شکل۶-د). تغییرات چگالی در تحول سیال کانهزا روی نمودار (Zhang & Frantz, 1987) نشان می دهند که دو فرایند در روند تحول سیال گرمایی مؤثر بوده اند (شکل۶):

ی ۱) فرایند سرد شدگی: همانگونه که در نمودار مشاهده میشود کاهش دمای یکنواختی سبب افزایش چگالی و کاهش سرعت سیال کانهدار و در نهایت سبب تهنشینی و تمرکز مواد معدنی می شود.

۲) جوشش و تشکیل سیالی با شوری بیشتر: پدیده افزایش شوری میانبارهای سیال درمحدوده دمایی ۱۲۴ تا ۳۰۷ درجه سانتی گراد نیز با افزایش چگالی سیال همراه است درچنین حالتی میانبارهای تشکیل شده از پدیده جوشش در نتیجه کاهش دما یا کاهش فشار به سوی تشکیل یک سیال چگال تر با شوری بیشتر نسبت به میانبارهای اولیه پیش می روند. در چنین حالتی میانبارهای تشکیل شده از پدیده جوشش شوری بیشتری نسبت به میانبارهای اولیه دارند.

پیش بینی منشأ سیال گرمابی با استفاده از نمودار (Kesler (2005) نشان می دهد که میانبارهای سیال بیشترین تمرکز را در محدوده آبهایی با منشأ دگرگونی و دریایی را نشان می دهند (شکل۸). با توجه به اینکه سیالهای دگرگونی معمولاً دارای تمرکز پایینی از گوگرد کاهشی است و در ترکیب خود سرشار از CO2 به صورت فاز کلاتریت در میانبارهای سیال هستند. بنابراین عدم حضور فاز کلاتریت میانبارهای کانسار مس جیان نشان دهنده بیشترین شباهت سیال کانهزا با آب دریاست.

برای تعیین نوع کانسار مس جیان بر پایه محدوده دمایی از میزان شوری میانبارهای سیال در برابر دمای یکنواخت شدگی آنها استفاده میشود (2003 Strauss; (Lattanzi, 1994). همان گونه که در شکل ۹ دیده میشود اکثر دادههای

مربوط به کانسار مس جیان در محدوده کانسارهای VMS قرار گرفتهاند (شکلهای ۹–الف و ب).

# ۷- نتیجهگیری

کانهزایی مس جیان در شمال خاور استان فارس بهصورت کالکوییریت در قالب ییکره های عدسی و ورقه ای شکل به صورت افشان، رگچه ای و رگه ای درون سنگهای کلریت-کوارتزشیست، کلریت-مسکوویت شیست و به میزان کمتر در میکاشیست و متابازالت صورت گرفته است. تحرک عناصر نامتحرک گروه LREE نشانگر تأثیر بالای یک سیال گرمابی بر سنگ های میزبان نهشته های معدنی است. همچنین میزان بسیار پایین عناصر متحرک (Ba, Rb, K, Na) در سنگ میزبان نشانگر بر همکنش سیال گرمایی کانهساز با سنگهای میزبان و خروج عناصر متحرک از محیط است. مقدار Co و Ni در پیریت های موجود در گرافیت شیست پوشاننده زون معدنی برابر با میانگین Co/Ni =۸/۰۲ است که بيانگر منشأ آتشفشانی– بروندمی آنها هستند. در ماده معدنی کانسار مس جيان میزان نسبت ۲۲/۵–۲۹/۰۹ یانگر شرکت آب دریا در سامانه کانهزایی و میزانSe/S\*10<sup>6</sup><۵۰۰ نشانگر تشکیل کانسار در بخش های سطحی با حضور سیال کاهشی در دماهای پایین تر از ۳۰۰ درجه سانتی گراد است که این نتایج با دادههای حاصل از مطالعه میانبارهای سیال با تغییرات دمای یکنواختی از ۱۲۴ تا ۳۰۷ با بیشترین فراوانی دمای یکنواختی در محدوده دمایی ۲۰۰ تا ۲۵۰ درجه سانتی گراد و درجه شوری از ۲/۷ تا ۱۴/۶ %NaCl Wt با بیشترین میزان شوری در محدوده ۵ تا Wt.%NaCl ۱۰ همخوانی دارد. منشأسیال گرمایی و نوع کانسار بر پایه شوری میانبارهای سیال در برابر دمای یکنواخت شدگی نشانگر سیالی با منشأ دریایی از نوع سولفید تودهای آتشفشانزاد است.تحول سیال کانهزا بر اثر پدیدههای سردشدگی و جوشش شرایط مناسبی را برای تهنشست ماده معدنی سولفیدی با سنگ ميزبان آتشفشاني-رسوبي فراهم آورده است.



شکل ۱- نقشه زمین شناسی ساده شده منطقه مورد مطالعه (هوشمندزاده و همکاران، ۱۳۶۹).



شكل۲- الف) نمونه دستى كانسنگ تودهاى؛ ب)كانسنگ تودهای با ساختار عدسی شكل كه همراه با سنگ میزبان دچار خردشدگی شده است؛ پ) ساختار رگچهای ماده معدنی در سنگ میزبان که توسط رگچههای ثانویه کوارتز قطع شده است؛ ت) ماده معدنی با ساختار افشان؛ ث) بافت میکرولیتی پورفیری با درشتبلور پیروکسن در زمینه ریزبلور پلاژیوکلاز در سنگ متابازالت محدوده معدن؛ ج) سنگ کلریت- کوارتزشیست دارای کانیهای کدر فراوان؛ چ) پیریت، کالکوپیریت، اسفالریت و بورنیت با بافت رگەای؛ ح) پرشدگی شکستگی،های پیریت توسط کالکوپیریت در کانسنگ مس جیان. (پيروكسن: Px، پلاژيوكلاز: Pl، كوارتز: Qtz، پيريت: Py، كالكوپيريت: Cpy، اسفالريت: Sp، بورنیت: Bn، کلریت: Chl، کِدِر: Sp (عکسهای چ و ح در نور بازتابی تهیه شدهاند).



شکل ۳- توالی کانی ها در فرایند کانهزایی معدن مس جیان.



شکل ۴– همبستگی خطی منفی میان اکسید TiO<sub>2</sub> و عناصر متحرک در انواع سنگ های شیستی محدوده کانسار جیان.



Ņ الف 12 10 7 s 6 Numbe 5 6 Number 4 4 3 2 2 1 ٥ 0 -18.7\_-20 -20\_-30 -30\_-39.6 -12.6\_-10 -10\_-5 -5\_-1.2 Eutectic temperature (Te-Ice) ("C) Melting temperature(Tm-Ice)(\*C) 10 9 5 \$ 2 7 8 6 7 5 6 Number 4 3 5 Numbe 4 3 2 2 1 1 0 ٥ 124-150 250-307 2.7-5 5-10 10-14.6 150-200 200-250 Homogenization temperature(Th)(\*C) Wt.% NaCl equivalent

شکل ۵- الف) میانبارهای سیال دوفازی مایع- گاز؛ ب) میانبارهای سیال تکفازی گازی.

شکل۶- الف) دمای ذوب اولین بلور یخ یا دمای اوتکتیک (Te)؛ ب) دمای ذوب آخرین بلور یخ (Tm)؛ ج) شوری میانبارهای سیال بر حسب درصد وزنی معادل NaCl؛ د) دمای یکنواختی(Th).



شکل ۷– روند تغییرات چگالی، شوری و دمای سیال گرمابی کانهزا با فرایندهای مرتبط با نهشت کانسنگ مس جیان (Zhang & Frantz, 1987).

مرويلي الم



شکل ۸- تعیین منشأ سیال کانهزا در مس جیان با استفاده از نمودار (Kesler (2005).



شكل ۹- الف) منشأ سيال كانهساز با استفاده از نمودار (2003) Strauss؛ ب) منشأ سيال كانهساز با استفاده از نمودار (1994) Lattanzi.



جدول ۱- کلریت- کوارتزشیست: BB-9B، متابازالت:BB-9B ، (عناصر اصلی، عناصر فرار، گوگرد و کربن بر حسب درصد، طلا بر حسب ppb و عناصر جزیی دیگر بر حسب ppm هستند).

Samples	SiO,	Al <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Fe <sub>.</sub> O <sub>.</sub>	MgO	CaO	Na <sub>2</sub> O	K.O	TiO,	P.O.	MnO	LOI
Ore	۳١/۵٨	•/٢٥	۳۵/۰۲	•/•٩	•/•٣	•/•1	•/• 1	•/•)	•/• 1	•/•1	18/9
Ore	۱۶/۰۹	1/٣۶	F9/A9	۰/٣	۳/۷۱	•/YV	۰/۰۱	•/•1	•/•٢	٠/١٢	24/0
Ore	۵/۳	۰/۸۹	49/VD	۰/۳۲	• /V	۰/۰۱	٠/٠١	•/•٢	•/•٢	۰/۱۸	۲۳
4B	54/91	١٢	**/9*	۳/۸۵	•/19	۰/۰۱	•/•٢	•/۵	•/17	• /٣V	۵/۱
5B	44/.1	17/09	YV/94	۴/۲۷	1/49	• /VA	۰/۰۱	•/۵	•/17	۰/۳۱	٧/٩
6B	۴۵/۰۸	13/47	14/11	4/94	٧/۰۴	۱/۰۴	۰/۱	۲/۹۷	۰/۳۹	۰/۲۸	٧/٣
7B	44/31	९/४९	۲۷/۸۹	٣/٢٨	1/40	1/10	۰/۰۱	۰/۴۰	٠/٠٩	•/٢٢	11/80
8B	46/5.	۱۵/۷۰	11/98	9/14	٨/٠٨	۳/۴۸	•/•9	۲/۱۲	۰/۲۸	۰/۲۱	۵/۶۵
9B	40/99	14/01	17/89	0/04	٧/۵۶	۳/۷۶	۰/۰۸	۲/۵۴	۰/۳۳	•/۲۴	9/4V
Samples	Sum	La	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но
Ore	٨٠/٦١	۰/۸۰	۰/۴۰	•/•۴	۰/۳۰	۰/۰۵	•/•۲	٠/٠۵	•/•1	۰/۰۵	•/•۴
Ore	99/14	۱/۰۰	۱/۴۰	•/19	•/V•	•/14	•/•9	۰/۲۳	•/•۴	•/14	•/•۴
Ore	۸۰/۱۷	۵/۲۰	٧/٨٠	۰/۸۵	۳/۳۰	۰/۵۱	٠/١٧	•/۵٨	۰/۰۸	۰/۳۸	•/11
4B	۹۹/۷۹	10/00	۳۶/۲۰	۴/۵۸	۱۷/۲۰	۳/۶۹	• /VA	۳/۳۵	• /۵V	۳/۱۲	•/9V
5B	99/17	٧/٩٠	19/9.	۲/۹۲	17/4.	1./94	•/۴٨	۲/۶۶	•/49	۲/۴۴	•/۴٨
6B	99/77	14/0.	۳۵/۴۰	۵/۲۵	74/4.	۵/۶۵	۲/۲۴	٧/٩١	۱/۳۶	۸/۱۳	١/٧٧
7B	99/89	18/80	۲۸/۱۱	۳/۶۶	14/11	٣/١۴	•/99	۲/۸۱	•/۴٨	۲/۷۰	•/۵۴
8B	99/71	11/90	11/10	۳/۹۳	17/90	4/90	١/٧٢	۵/۹۱	۱/۰۲	9/19	1/80
9B	99/01	14/00	41/TV	4/09	Y1/1V	۵/۸۰	1/9/	۶/۹۱	1/19	٧/١۴	1/69
Samples	Er	Tm	Yb	Lu	Y	Ce/Ce*	Eu/Eu*	(La/Sm)N	(La/Lu)N	Y/Ho	Zr
Ore	•/•٣	•/•1	•/•۵	•/•1	1/1	1/11	1/11	1./.٧	۸/۲۰	F1/0+	•/٣•
Ore	•/1•	•/•1	•/1•	•/•1	· · · · ·	1/•9	•/٦١	F/F3	1./1/	11/01	1/1•
	•/11	•/•1	•/11		1/1.	•/٩٢	.//*	7/11	۸/۱۹	17/*7 ¥0/40	1///
4D 5R	1/27	./**	1////	./*	١٣/٣.	1/11	•///	1/29	۳/۲۸	XV/V.	1.7/0.
6B	۴/۹۵	• /VA	4/99	• /VY	49/4.	•/•/	1/11	1/57	۲/۰۹	75/71	198/1.
7B	1/01	•/٢٣	1/41	•/٢٣	14/9.	1/-1	• /V۵	۲/۶V	۶/۰۲	۲۷/۱۰	97/0.
8B	٣/٧۴	•/۵۶	٣/۵۴	•/04	346/10	./4%	1/.9	1/47	۲/۲۳	۲۵/۵۰	147/4.
9B	۴/۳۴	•/90	4/11	• /9٣	4.198	1/10	۱/۰۳	1/41	۲/۱۵	۲۸/۸۵	199/0.
Samples	TOT/C	TOT/S	Мо	Cu	Pb	Zn	Ni	As	Cd	Sb	Bi
Ore	٠/٢١	22/11	۰/۴۰	1>	107/70	9419	19/00	11/**	84/6.	٨/٣٠	۵/۶۰
Ore	۰/۷۳	41/VD	• /9 •	1>	5467	1	220/20	17/7.	۴/۹.	۶/۱۰	۸/۳۰
Ore	۱/۶۵	۳۳/۴۱	• /9 •	1>	1477	۸۳۴۲	۵۳/۶۰	٨/٠٠	٣/١٠	٩/۶.	۶/۰۰
4B	•/•V	۳/۰۷	•/9•	٩۶/٩٠	19/9.	319/	۳۵/۲۰	۱/۰۰	•/1•	•/1•	•/1•
5B	•/YV	9/49	۱/۰۰	١١٢٩	1170	2240	34/6.	•/V•	۱۰/۳۰	۰/۳۰	۰/۳۰
6B	1/39	1/41	•/٨٠	49/	۲۳/۱۰	118/	۲۲/۸۰	١/٧٠	•/1•	•/1•	•/1•
7B	•/٢۵	18/19	١/٢٠	1110	914/	11/98	۳۷/۸۰	۱/۶۰	۲/۷۰	•/٢•	۲/۱۰
8B	۰/۷۱	•/V1	• / ۵ •	۵۵/۳۰	17/0.	٨٩/۵٠	40/4.	١/٣٠	•/1•	•/٢•	•/1•
98	۱/۰۳	1/•9	•/9•	۵۲/۱۰	۱۷/۹۰	1	44/	1/8+	•/١•	•/18	•/\•
Samples	Ag	Au	Se	Cr	Ni	Ba	Со	Rb	Sn	Sr	Se/S*10 <sup>6</sup>
Ore	۷۵/۱۰	٧۶/۰۰	1/	۲٧/٣٠	۲۰/۰۰	۴/۰۰	9.V/4.	•/١•	۵۰/۰۰	•/۵•	۳۶۸/۰۲
Ore	۳۰/۵۰	۲۸/۹۰	۸٧/۱۰	۲٧/٣٠	24/	۳/۰۰	٨۴۶/٧٠	•/1•	٣/٠٠	٧/٧٠	۲۰۸/۰۳
Ore	۲۰۰/۰۰	۸۳/۴۰	1/	۲٧/٣٠	۵۱/۰۰	۴/۰۰	۱۸۰/۹۰	•/1•	۳۳/۰۰	۱/۰۰	<b>۲۹۹/۳۱</b>
4B	•/1•	۰/۵۰	۱۰/۰۰	1.9/4.	۳۳/۰۰	٨/٠٠	194/9.	•/4•	۱/۰۰	۲/۵۰	rta/vr
5B	٧/۵۰	۲/۸۰	٨/۶٠	123/1.	۳۷/۰۰	۴/۰۰	۱۷۰/۵۰	•/1•	۲/۰۰	۱۳/۵۰	187/01
6B	•/1•	۰/۷۰	• /V •	۶۸/۴۰	۲۷/۰۰	۴/۰۰	۷۳/۱۰	۲/۱۰	۲/۰۰	197/1.	49/94
7B	۴/۶۵	۴/۰۵	۱۷/۲۰	٨٨/٩٠	۳٩/۵۰	۲/۰۰	٩٨/٠٠	۱/۰۰	٣/٠٠	۱۸/۰۵	189/42
8B	•/1•	•/9•	• /9 •	۲۸۰/۵۰	۵۶/۵۰	۵/۰۰	146/60	١/١٠	١/۵٠	184/	٨۴/۵۰
9B	٠/١٠	•/9۵	• /9۵	184/4.	41/10	۱/۰۰	۱۷۳/۷۰	۱/۶۰	۱/۷۰	181/	91/37

Samples	1A	2A	3A	<b>4</b> A	5A	6A	<b>7</b> A	8A	9A	10A
Со	۳۰۲	576	759	744	190	189	۵۷۳	466	۳۷۵	403
Ni	1.9	V۴	٥٣	<b>F</b> V	٣٢	۲۳	۲۳	۲۷	٨۶	90
Co/Ni	۲/۸۵	٧/٨٩	۵/۸۰	۵/۱۹	0/10	٧/٣۵	14/91	17/14	4/39	۶/۹V

جدول ۲- میزان عناصر نیکل و کبالت در کانی پیریت (عناصر جزیی بر حسب ppm هستند).

جدول ۳- نتایج مشاهدات سنگنگاری و دادههای دماسنجی میانبارهای سیال اولیه و ثانویه کاذب مربوط به میانبارهای سیال نوع (L+V). دمای اوتکتیک (Te)، دمای ذوب آخرین بلور یخ (Tm) و دمای یکنواختی(Th).

Phases	Origin	Shape	Liquid(%)	Te(°c)	Tm(°c)	Salinty	Th(°c)
L+V	Primary	Shapeless	٨٥	-19/1	-۲/۹	۴/۱	١٢٩
L+V	Primary	Ovoid	٨٠	-14/6	-٣/٣	۵/۶	174
L+V	Primary	Shapeless	٩٥	-22/1	-1/9	٣/٢	149
L+V	Primary	Negative Crystal	٨٥	-39/6	-17/8	14/9	774
L+V	Primary	Shapeless	٧٠	_۲۰/۳	-1/9	٣/٣	۱۸۲
L+V	Primary	Shapeless	٩٥	-۳1/۴	-0/1	٧/٣	۱۷۳
L+V	Primary	Ovoid	٧۵	-Y0/V	-٣/٩	۵/۲	۳.٧
L+V	Primary	Shapeless	٨٥	-۲۳/۵	-1/۲	Y/V	۲۱.
L+V	Primary	Ovoid	٩.	- <b>٣</b> ٧/٧	-V/9	٩/۶	۲۰۳
L+V	Primary	Shapeless	٨٥	_۳۰/۳	-۴/۱	۶/٣	744
L+V	Primary	Ovoid	٨٠	-1A/V	-۴/۱	٣/١	۲۰۵
L+V	Primary	Shapeless	٨٥	۲۸-/۳	-٣/٢	۵/۶	۲۴۸
L+V	Primary	Negative Crystal	۷۵	-19/٣	-٣/١	۴/۳	۲۷۰
L+V	Primary	Shapeless	٨۵	-٣۶/٢	-9/V	٨/٢	۲۹۳
L+V	Primary	Shapeless	٧٠	-34	-%/٣	~	۲۸۳

#### کتابنگاری

اویسی، ب.، ۱۳۸۰– نقشه ۱/۱۰۰۰۰ سوریان، سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور.

تقی پور، ن.، ۱۳۷۹- زمین شناسی و ژنز رخداد مس جیان- استان فارس، پایاننامه کارشناسی ارشد زمین شناسی اقتصادی دانشگاه شیراز، ۱۶۱ ص.

موسیوند، ف.، ۱۳۸۲- کانیشناسی، ژئوشیمی و ژنز کانهزایی مس در مجموعه آتشفشانی-رسوبی سوریان در منطقه بوانات فارس، پایاننامه کارشناسی ارشد زمینشناسی اقتصادی، دانشگاه تربیت مدرس تهران، ۲۴۷ ص.

هوشمندزاده، ع.، سهیلی، م. و حمدی، ب.، ۱۳۶۹- نقشه ۱/۲۵۰۰۰۰ اقلید، سازمان زمین شناسی کشور.

#### References

Alavi, M., 2007- Structures of the Zagros Fold-Thrust belt in Iran. American Journal of Science 13: 1064–1095.

- Auclair, G., Fouquet, Y. & Bohn. M., 1987- Distribution of selenium in high temperature hydrothermal sulfide deposits at 13 N.East Pacific Rise. Economic Geology 25: 577-587.
- Bralia, A., Sabatoini, G. & Troja, F., 1979- A revaluation of the Co/Ni ratio in Pyrite as geochemical tool in ore genesis problems. Mineralium Deposita 14: 352-374.
- Cox, S. F., Ethridge, M. A. & Hobbs, B. E., 1981- The experimental ductile deformation of polycrystalline and single crystal pyrite. Economic Geology 76: 2105-2117.
- Fan, H. R., Groves, D. I., Mikucki, E. J. & Mc Naughton, N. J., 2000- Contrasting fluid types at the Nevoria gold deposit in the Southern Cross greenstone belt, Western Australia, Implications of auriferous fluids depositing ores within and Archean banded iron formation. Economic Geology 95: 1527-1536.



Hall, D. L., Sterner, S. M. & Bodnar, R. J., 1988- Freezing point depression of NaCl-KCl-H2O solutions. Economic Geology 93: 97-202.

Kesler, E. S., 2005- Ore-Forming Fluids. Elements 1: 13-18.

Klein, C., 2005- Some Precambrian banded iron-formations (BIFs) from around the world: their age, geologic setting, mineralogy, metamorphism, geochemistry, and origin. American Mineralogist 90: 1473-1499.

Krauskopf, K. B., 1979- Introduction to Geochemistry. McGraw Hill Book Company, New York.

- Lattanzi, P., 1994- Fluids in ore deposits: evidence from and applications of fluid inclusions. In: DE Vivo. B. and Frezzotti. M.L. (eds), Fluid inclusions in minerals: methods and applications Short course of the working group (IMA), Inclusions in minerals. 297-307.
- Lixing, L., Houmin, L., Denghong, W. & Changqing, Z., 2009- Trace Elements and Rare Earth Elements Geochemistry and its Metallogenic Significance for Cu-Zn Ore Deposits in Tongbai Area, Henan Province, China. Earth Science Frontiers 16: 325–336.
- Matthews, D. L., Peter, J. M., Steven, D., Scott, S. D. & Leybourne, M. l., 2008- Distribution, Mineralogy, and Geochemistry of Selenium in Felsic Volcanic-Hosted Massive Sulfide Deposits of the Finlayson Lake District, Yukon Territory. Economic Geology 103: 61-88.

McClay, K. R. & Ellis, P. G., 1984- Deformation of pyrite. Economic Geology 79: 400-403.

Nielsen, R. L., Forsythe, L. M., Gallhan, W. E. & Fisk, M. R., 1994- The major element controls on the partitioning of HFSE between magnetite and mafic to intermediate composition natural silicate liquids at atmosphere. Chemical Geology 117: 167-193.

Robb, L., 2005- Introduction to ore forming processes. Blackwell publishing British Library 370 p.

- Rouxel, O., Fouquet, Y. & Ludden, J., 2004-.Copper Isotope Systematics of the Lucky Strike, Rainbow and Logatchev Seafloor Hydrothermal Fields on the Mid Atlantic Ridge. Economic Geology 99: 585-600.
- Sheikholeslami, M. R., 2002- Evolution structural et metamorphique de la marge sud de la microplaque de l'Iran central: les complexes metamorphiques de la region de Neyriz (Zone de Sanandaj-Sirjan), These, Universite de Brest, Ph.D thesis, 194 p.
- Spry, P. G., Peter, J. M. & Slack, J. F., 2000- Meta-exhalites as exploration guides to ore. In: Spry P.G, Marshall. B., Vokes. F.M., (eds) Metamorphosed and metamorphogenic ore deposits. Reviews in Economic Geology 11: 163–202.

Strauss, T. A., 2003- The geology of the Proterozoic Haveri Au-Cu deposit, southern Finland. These, Universite de Brest, Ph.D thesis 372 p. Sverjensky, D. A., 1984- Europium redox equilibria in aqueous solution. Earth and Planetary Science Letters 67: 70–78.

Zhang, Y. G. & Frantz, J. D., 1987- Determination of the homogenization temperatures and densities of supercritical fluids in the system NaCl– KCl–CaCl,–H,O using synthetic fluid inclusions. Chemical Geology 64: 335–350.