ژئوشيمي

سال پنجم، شماره سوم (پاییز ۱۳۹۵)



# کانهزایی و شرایط اکسایش-کاهش در ذخیره مس تنگگورک، شمال استان فارس: کاربردی از پتروگرافی و دمافشارسنجی میانبارهای سیال

سينا اسدى'، نسيمه كاوه باغبادرانى\*`

۱ - استادیار زمینشناسی اقتصادی و ژئوشیمی، دانشکده علوم، بخش علوم زمین، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران ۲- دانشجوی کارشناسی ارشد زمینشناسی اقتصادی، دانشکده علوم، بخش علوم زمین، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران \* عهدهدار مکاتبات: Kaveh\_1041@yahoo.com دریافت مقاله: ۱۳۹۵/۹/۲

#### چکیدہ

ذخیره مس تنگ گورک در لبهی شرقی زون ساختاری سنندج- سیرجان در جنوب غرب ایران (۴۵ کیلومتری شمال غرب دهبید) و در مجموعه سنگهای دگر گونی کم پلکس کولی کُش به سن تریاس بالایی- ژوراسیک پایینی قرار گرفته است. رُخداد دو مرحله فعالیت دگر گونی- گرمابی باعث تشکیل دو گروه رگدهای کوارتز بی کانه (نسل اول) و کانهدار (نسل دوم) شده است. رگههای نسل اول با کوارتز درشتدانه و فاقد کانیهای سولفیدی مشخص می شوند. در مقابل، رگههای کوارتز ریزدانه نسل دوم شامل کلکوپیریت، پیریت، اسفالریت و گالن هستند. این رگهها دارای دو نوع میانبار سیال آبگین (نوع-II) و آبگین- کربندار (نوع-II) می باشند. مطالعه این میانبارهای سیال نشان می دهد که دمای همگن شدگی سیال بین ۱۷۴ تا ۳۹۴ درجه سانتی گراد، شوری ۱۶/ تا ۱۵/درصد وزنی معادل نمک طعام و فشار کمتر از ۴۳۴۴ بار بوده است. تغییرات فیزیکی- شیمیایی سیالات گرمابی و برهمکنش آنها با سنگ میزبان دگر گونی نشان می دهد که کانهزایی در نتیجه کاهش انحلال پذیری مس طی نامیژاکی سیال، سردشدگی، فیزیکی- شیمیایی سیالات گرمابی و برهمکنش آنها با سنگ میزبان دگر گونی نشان می دهد که کانهزایی در نتیجه کاهش انحلال پذیری مس طی نامیژاکی سیال، سردشدگی، تشکیل میانبارهای نوع-II، شکست لیگاندها، کاهش ثابت دی الکتریک و افزایش میزان H رُخ داده است. مقادیر محاسبه شده و می بایرارهای نوع-II، شکست لیگاندها، کاهش ثابت دی الکتریک و افزایش میزان H رُخ داده است. مقادیر محاسبه شده و کار اول (۲۰/۱۷ – تا ۲۷/۲۰ – بار) نیز در محدوده پایداری پیریت و در طول خط بافر QFM قرار می گیرند. این شرایط مطابق با حالت نسبت کاهیده سیال کانسنگ ساز طی کانهزایی در ذخیره تنگ گورک است.

واژههای کلیدی: مس، میانبار سیال، فوگاسیته اکسیژن، تنگگورک، دهبید

#### ۱– مقدمه

(LogfO) به طور مکرر در مباحث دگرسانی گرمابی که شامل شیمی فیزیک، تعادل شیمیایی و ترمودینامیک است، کاربرد دارد (Frost, ) (1989). استفاده از مقادیر تفکیک مولی در میانبارهای سیال تحت فشار و در محیطهای عمیق به دام افتاده (مانند محیطهای دگرگونی) معمول است (Pollard, 2001). مفهوم فوگاسیته اکسیژن، که برای اولین بار توسط اوکستر و وونز (Eugster and Wones, 1962) معرفی شده، نیز به عنوان متغیر کنترل کننده پتانسیل اکسایشی یا به عبارتی فشار بخشی اکسیژن بیان میشود. فوگاسیته اکسیژن دارای اهمیت سنگشناختی است و در ارتباط با رُخداد ذخایر فلزی دگرگونزاد و ماگمایی در حالتهای اکسیده یا کاهیده کاربرد دارد (Frost, 1989).

رگههای کوارتزی کانه دار با برتری فلزات پایه (به ویژه مس) در کمپلکس آتشفشانی- رسوبی دگرگون شده کولی کُش در منطقه تنگ گورک رایج هستند. هدف اصلی این مقاله بررسی پترو گرافی، روند تکامل سیال دگرگونی- گرمابی، و شرایط ترمودینامیکی نهشت کانسنگ، فاکتورهای تفکیک مولی، فشار و فو گاسیته اکسیژن با استفاده از نتایج دما فشارسنجی میانبارهای سیال بر روی رگههای کوارتز - سولفیدی کانسار مس تنگ گورک میابارها





شکل ۱- نقشه زمین شناسی منطقه تنگ گورک دهبید و مکان ذخیره مس

## ۲- زمینشناسی منطقه

ذخیره مس تنگ گورک در ۴۵ کیلومتری شمال باختر دهبید در طول های جغرافیایه، <sup>`04°53</sup> تا <sup>°55°52</sup> شرقی و عرض های جغرافیایی ُ42<sup>°</sup> 30° تا <sup>3</sup>4<sup>°</sup> 30° شمالی واقع شده است (شکل ۱). بر اساس مطالعات زمینساختی سه رویداد دگر گونی مهم در منطقه رُخ داده است (Sarkarinejad et al., 2008). رویداد اول کے یک دگر گونی دیناموترمال است از نوع باروویین و در جنوب شرق اقلید از مرز رخساره شیست سبز فراتر نرفته است که این رویداد در اواخر تریاس میانی و همزمان با رویداد کوهزایی کیمیرین پیشین روی داده است. رویداد دوم که یک دگرگونی درجه پایین (شیست سبز) است و با فشار کمتری نسبت به رویداد اول دگرگونی رخ داده است که به احتمال زیاد از مزوزوئیک بالایی تا اوایل ترشیری روی داده است. رویداد سوم که با دگرگونی درجه پایین همراه است، رسوبات کرتاسه را تحتتاثیر قرار داده و بیشینه شدت آن در ترشیری رخ داده است. در مقیاس ناحیهای، رویداد دگرگونی اول که با آبزدایی شدید واحدهای آتشفشانی- رسوبی همراه بوده، باعث حرکت سیالات، همزمان با دگرگونی از میان بیش از ۳۰۰۰ متر واحدهای آتشفشانی-رسوبی کمپلکس کولیکش و قرارگیری آنها در زونهای محوری تاقدیسها شده است. در این زمان کانهزایی مـس بـا برتـری کلکوپیریـت در رگههای کوارتز هم روند با برگوارگی غالب (S1) در سنگهای دگرگونی منطقه تشكيل شده است.

بر اساس گزارش سازمان صنعت، معدن و تجارت، (۱۳۹۰) مقـدار مـس از ۳۸۴ گرم در تن تا ۲/۷ درصد متغیر است، عیار طلا در رگههای سیلیسی

مسدار (کالکوپیریت) و دارای آغشتگی هماتیتی، تا یک گرم در تن میرسد. مهم ترین راه دسترسی به منطقه مورد مطالعه مسیر جاده اصلی شیراز-اصفهان و از راه فرعي شهرستان سورمق امكان پذير است. از نظر زمین ساختی این منطقه بخشی از کمربند دگرگونی- ماگمایی سنندج-سیرجان جنوبی و از نظر فلززایی بخشی از کمپلکس آتشفشانی- رسوبی دگرگون شده کولی کش به سن تریاس بالایی- ژوراسیک زیرین است. این كم\_پلكس دگرگ\_ونى از انواع شيست، فيليت، اسليت، دولوماربل (Dolomarble)، میلونیت، کالکشیست، ماسهسنگ دگر گون شده، سنگهای آتشفشانی دگرگون شده از نوع دیوریت و توف (داسیت تا آندزیت) تشکیل شده است (Bovieri, 2013). ذخیره مس تنگ گورک در میان گسلهای اصلی و بزرگ زاگرس، گسل اقلید، گسل معکوس بصیران و عرب واقع شدہ است (Bovieri, 2013). در این منطقه نیروهای فشارشے در راستای NE-SW و کششی در راستای NW-SE باعث تشکیل درزهها و گسل هایی شدهاند که میزبان اصلی رگههای کوارتزی کانهدار می باشند (Haji Houseinlo, 2008). بیشترین تـراکم گسـلهـا در محـدوده تنگگورک قرار دارد که ارتباط بین کانهزایی و زمینساخت ناحیهای را به خوبی نشان میدهد. مهمترین بیهنجاری های مس در بخش جنوب و جنوب غربی این منطقه قرار دارد. بر اساس اطلاعات میدانی و عملیات صحرایی عمده کانهزایی رگهای مس در شمال کوه تنگ گورک رُخ داده است. کوارتز فراوانترین کانی سیلیکاتی در تمام رگ ها است. بر اساس مطالعات میکروسکوپی دو نسل کوارتز در رگ هما قابل تشخیص است. کوار تزهای نسل اول بی کانه و نسل دوم کانهدار است. کوار تزهای کانهدار نسبتا دانهریز و کوارتزهای بیکانه دانه درشت هستند. رگههای سیلیسی 291

الف تا و). کوارتزهای نسل اول روشنرنگ و به صورت بلورهای درشت با حواشی مضرسی دیده میشوند.



شکل ۲- کانی شناسی رگههای کوار تزی (Qz). الف) حضور کلکوپیریت (Ccp) و هماتیت (Hem) در کوار تز نسل دوم (RL)، ب) حضور گالن (Gal)، پیریت (Py)، اسفالریت (Rh) و کلکوپیریت (RL)، ج) تورمالین (Tur) لوزی شکل در کوارتز نسل دوم (XPL)، د) اکتینولیت (Act) و سریسیت (Ser) (XPL)، ه) بیوتیت و کوارتزهای ریز دانسه نسل دوم (XPL)، و) حضور بيوتيت در كوارتز دانه درشت نسل اول به همراه فلدسپات (XPL).

# ۳- روش انجام پژوهش

مطالعات صحرایی به منظور تهیه نقشه زمین شناسی و بررسی های کانی شناختی کانسنگ مس و سنگ میزبان تعدادی نمونه به صورت سامانمند از محدوده کانهزایی شده بر اساس تغییرات واحدهای سنگشـناختی برداشـت شد. مطالعات میکروسکوپی و ریـز دماسـنجی میانبارهـای سـیال بـر روی ۴ مقطع دو بر صیقل به ضخامت تقریبا ۱ میلیمتر از کوارتز همزاد با كلكوپيريت انجام شد. از ميكروسكوپ Nikon مدل Ep200 براي مطالعات میکروسکپی و از صفحه گرم و سردکننده مدل THMSG600, TMS 94 ساخت شرکت Linkam جهت اندازه گیری های دما- فشارسنجی با نرخ تغییرات دمایی در محدوده ۱۹۰ - تا ۶۰۰+ درجه سانتی گراد و سامانه نمایش همزمان متصل به رایانه استفاده شده است. کالیبراسیون Stage جهت آزمایش گرمایش با دقت ۰/۶± درجه سانتی گراد و با نیترات سزیم (Cesium nitrate) با نقطه ذوب ۴۱۴ درجه سانتی گراد صورت گرفته است و آزمایش سرمایش با دقت ۲/۰± درجه سانتی گراد و با ماده استاندارد ان- هگزان (n-Hexane) با نقطه ذوب ۹۴/۳- درجه سانتی گراد انجام گردیده است.

## ۴- مطالعات يتروگرافي

بلورهای منشوری با طول بیش از ۶ سانتیمتر دیده میشود. براساس مطالعات میکروسکوپی دو نسل کوارتز در رگهها تشخیص داده شده است. این کوارتزها شامل کوارتزهای کانهدار (نسل اول) و کوارتزهای فاقد کانه (نسل کوارتز) میباشد. کوارتزهای نسل اول نسبتا ریزدانه بوده و اندازه آنها کمتر از ۱۰۰ میکرون است. این کوارتزها رگههای سیلیسی کانسنگدار را میسازند که سرشار از کانیهای سولفیدی، سیلیکاتی و اکسیدی میباشند. کوارتزهای نسل دوم روشن و شفاف هستند و به صورت درشت بلورهایی با بافت موجى ديده مىشوند. اين نوع كوارتز فاقد كانى هاى سولفيدى بوده و کربناتهای مس و آهن مهمترین کانیهای همراه میباشند. بر این اساس ویژگیهای چهار گروه کانیهای اکسیدی، سیلیکاتی، سولفیدی و کربناتی به شرح زیر است:

۱- کانی های اکسیدی: مگنتیت و هماتیت کانی اصلی گروه اکسیدی است و در اثر اکسایش به اسپکیولاریت، گوتیت و لیمونیت تبدیل شده است. بافت جانشینی در سنگ میزبان، مهمترین بافت مشاهده شده در کانیهای گروه اکسیدی است. این بافتها به صورت مرزهای شکستگی غیر قابل جور شدن، پهنشدگی رگهها در محل شکستگی، رشد تداخلی نامنظم، جزایر جانشین نشده نامقاوم، جانشینی در امتداد سطوح رخ (شکل ۳- الف تا ه) در مقاطع میکروسکوپی مشاهده می شود. علاوه بر آن هماتیت های اسپکیولاریت دارای بافت تودهای، تیغهای، جعبهای و استوکورک هستند.

۲- کانیهای سیلیکاتی: کانیهای میکایی (مسکوویت و بیوتیت) کوارتز فراوان ترین کانی سیلیکاتی در تمام رگههاست و به صورت (شکل۳- ه)، سریسیت (مسکوویت دانه ریز) (شکل۳- د)، پتاسیم فلدسپارهایی که به کائولینیت تجزیه شدهانـد. کـوارتز درشـت بلـور بـا مـرز مضرسی که تحت فشار دیاژنتیکی قرار گرفته است به عنوان باطله اصـلی در منطقه دیده میشود (شکل ۴- الف).

۳- کانیهای کربناتی: بیشترین میزان کربناتها شامل کلسیت و دولومیت است که در مقاطع به شکل رمبوئدر دیده میشوند (شکل ۳- الف، ج، ه). سیدریت و مالاکیت بر اثر اکسایش و کربناتی شدن اغلب کانیهای مس- آهندار ایجاد شدهاند. مالاکیتهای موجود در مقاطع نازک دارای بافت آپلیتی (ساکاروئیدی) هستند که این بافت نشانه دگر گونی در منطقه است (شکل ۵- الف).

۴- کانیهای سولفیدی: اصلیترین کانی سـولفیدی موجـود در منطقـه کلکوپیریت است که بافـت رگـه و رگچـهای دارد (شـکل ۵- الـف) و در اثـر

هوازدگی و دگرسانی به هماتیت شاخهای تبدیل شده است (شکل ۵– ب). کلکوپیریت به همراه پیریتهای خود شکل دیده می شود که دارای شکل داربستی هستند و به اکسیدهای آهن آبدار ثانویه مثل گوتیت و لیمونیت تبدیل شدهاند. همرشدی پیریت وکلکوپیریت در مقاطع به وضوح دیده می شود (شکل۴– ب). این پیریتها دارای بافت جزیرهای هستند که از اطراف به هماتیت تبدیل شدهاند بافت داربستی و خوردگی در آنها مشاهده می شود. در نمونهها مقدار اندکی کلکوسیت که بوسیله بزرگنمایی دیده می شود نیز وجود دارد. کوولیت نیز که به رنگ آبی در مقاطع دیده می شود نشانگر دگرسانی شدید و عیار بالای مس است. همرشدی کلکوپیریت و اسفالریت و گالن رگچهای نیز قابل مشاهده است.



شکل ۳- بافتهای جانشینی در سنگ میزبان و رگه. الف) مرزهای شکستگی غیر قابل جور شدن کانی مگنتیت (Mt) (نامتقارن) (XPL)، ب) پهن شدگی رگههای کلکوپیریت (Ccp) در محل شکستگیها (XPL)، ج) رشد تداخلی نامنظم و کرم مانند کانی مگنتیت (Mt) (XPL)، د) جزیرههای جانشین نشده مقاوم کوارتز در زمینه مگنتیت (Mt) (XPL)، ه) جانشینی در امتداد سطوح رخهای رمبوئدری دولومیت-کلسیت (XPL) Dol-Cal).



شکل ۴- سیلیکاتها و سولفیدهای همراه با کلکوپیریت. الف) کوارتز (Qz) درشت بلور با مرز مضرس که تحت فشار دیاژنتیکی قرار گرفتـه، ب) کلکوپیریـت (Ccp) بـه همـراه پیریتهای (Py) خودشکل که به اکسید آهن تبدیل شدهاند.



شکل ۵- انواع بافتهای کانسنگ کلکوپیریت، الف)کلکوپیریت (Ccp) با بافت رگهای در بین کوارتز (Qz)، ب)کلکوپیریت با بافت تودهای گرانولار (دانهای) و ج) کلکوپیریت با بافت افشان (پراکنده)

## ۵- بحث و بررسی

# ۵–۱– کانهزایی

کانهزایی مس به صورت رگهای- رگچهای در مرز لایهبندی سنگ میزبان رسوبی- آتشفشانی دگرگون شده در مسیر شکستگیها و گسلهای منطقه رخ داده است. مطالعات صحرایی و کانی شناسی در منطقه مورد مطالعه و مجموعه سنگهای آتشفشانی- رسوبی دگرگون شده کولی کش، نشانگر توسعه کانهزایی مس رگهای و با برتری کلکوپیریت میاشد. مس می تواند توسط سیالات گرمابی از کانی های حاوی مس شسته و سپس در محیطهای مناسب نهشته گردد. این دسته از ذخایر می توانند مستقیما با یک توده نفوذی در ارتباط باشند و یا از یک منبع ماگمایی در پوسته زیرین بدون رخنمون سطحي تغذيه گردند (Guilbert and Park, 1997). همچنین بر اساس مطالعات صورت گرفته در محیطهایی که تحت تاثیر فرایندهای دگرگونی قرار گرفتهاند، سیالات غیر ماگمایی ناشی از پدیده دگرگونی نیےز مے توانند باعث کانہ زایے آھن از عمق تا سطح گردند (Williams et al., 2005). از نظر هيتزمن (Hitzman, 2001) توالى پاراژنزی و نحوه تشکیل این گروه از انواع کانهزاییها وابسته به مناطق کششی در طول حاشیه قارهای مرتبط با فرورانش بوده است. طبق مطالعات انجام شده در منطقه چنین شرایطی کاملا در تطابق با کانهزایی رخ داده در محدودہ ذخیرہ تنگگورک مے ہاشد.

# ۵–۲ – پتروگرافی میانبارهای سیال

به منظور درک بهتر روند تکاملی سیال گرمابی در ذخیره تنگ گورک اقلید و ارتباط آن با پدیدههای دگر گونی، مطالعات میانبارهای سیال بر روی کانی کوارتز به عنوان باطله اصلی در نمونههای کانسنگ کلکوپیریت صورت

پذیرفت. رشد تماسی و درهمرشدی متناوب کوارتز و کلکوپیریت در مطالعات میکروسکوپی، این کانی را از نوع اولیه معرفی میکند. میانبارهای سیال مطالعه شده بیشتر از نوع اولیه و به مقدار کمتر، مطابق معیارهای رودر (Roedder, 1984) از نوع ثانویه کاذب هستند. بر اساس پتروگرافی میانبارهای سیال، و طبق روش ردهبندی بر مبنای ترکیب سیالات (Shepherd et al., 1985)، دو گروه اصلی میانبارهای سیال در نمونههای کوارتز همزاد با کلکوپیریت تشخیص داده شد:

الـف) گـروه اول (I-type) شـامل میانبارهـای دو فـازی مـایع- گـاز (L<sub>H2O</sub>>V) میباشد (شکل ۶- الف). این نوع از میانبارهای سیال از یک فاز آبگین همراه با گاز CO2 تشکیل شده و معمـولا نیمـه شـکلدار، کشـیده و کروی هستند. اندازه آنها بین ۳ تا ۶ میکرون تغییر میکند.

ب) گروه دوم (II-type) شامل میانبارهای سیال سه فازی مایع (آب)-کربن دی اکسید مایع-گاز (L<sub>H20</sub>+L<sub>CO2</sub>+V) می باشد (شکل ۶- ه). در این گروه دو نوع میانبار سیال غنی از مایع (L>V) و غنی از بخار (L>V) تشخیص داده شد. از نظر حجمی درصد فاز مایع به فاز بخار بیشتر است و حجم عمدهای از میانبارها را تشکیل می دهند. این میانبارهای سیال وزن مخصوص پایینی نیز دارند. این نوع از میانبارهای سیال در ارتباط با مخصوص پایینی نیز دارند. این عمده مطالعات بر روی این تیپ از میانبارها صورت گرفت. در این تیپ، میانبارهای غنی از مایع به وفور دیده می شوند. فاز غنی از بخار حدود ۶۰ تا ۹۰ درصد از حجم کل میانبار را به خود اختصاص می دهد. از نظر شکل ظاهری نیز معمولا بی شکل و در مواردی به صورت نیمه شکل دار، کشیده و کروی می باشند. اندازه این تیپ از میانبارها

در چند نمونه میانبارهای غنی از مایع و غنی از بخـار در کنـار یکـدیگر قرار گرفتهاند که از نشانههای فرایند جوشش طـی تـهنشـینی مـواد معـدنی میباشد (Simmons *e*t al., 2000) (شکل ۶- ج).



شکل ۶- معرفی انواع میانبارهای سیال، الف) میانبارهای دو فازی آبگین غنی از مایع (I-type)، ب) میانبارهای تک فازه آبگین، ج) فراینـد جوشـش و ٥) سـه فـازی آبگـین-کربندار (II-type)

Phases	Туре	Size (µm)	Liquid	Tm-ice (°C)	Salinity (wt.% NaCl equiv)	$Th(^{\circ}c)$	Pressure
L+V	Р	4	80	-4.3	6.815	243.6	1646
L+V	Р	4	75	-6.5	9.844	260.5	1960
L+V	Р	7	85	-5.6	8.649	243.9	1653
L+V	Р	4	85	-3.9	6.225	277.1	2244
L+V	Р	8	85	-5.3	8.237	174.6	430
L+V	Р	8	75	-5.1	7.959	273.5	2182
L+V	Р	5	90	-4.5	7.105	202.7	923
L+V	Р	5	65	-4.8	7.536	242	1631
L+V	Р	5	90	-6.1	9.32	255.2	1869
L+V	Р	5	80	-5.9	9.054	247.6	1726
L+V	Р	9	75	-1	1.651	268.9	2065
L+V	Р	5	30	-6.7	10.101	394.7	4344
L+V	Р	6	75	-4.5	7.105	275.1	2213
L+V	Р	5	80	-5.5	8.513	255.8	1865
L+V	Р	7	85	-4.3	6.815	311.1	2847
L+V	Р	6	85	-8.1	11.821	242.8	1648
L+V	Р	5	80	-6.1	9.32	315.4	2934
L+V	Р	5	80	-5.2	8.098	209.3	1049
L+V	Р	5	40	-5.4	8.375	340.2	3370
L+V	Р	5	60	2.9	4.702	278.1	2254

بارهای سیال دو فازی گروه اول (I-type) در ذخیره مس تنگگورک
---

290

Phases	Туре	Size(µm)	Liquid(%)	<i>Te</i> (°C)	Tmice (°C)	TmCO <sub>2</sub>	Tclat	<i>Th</i> (°C)	Salinity	Pressure
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	14	40	-38.8	-5.5	-56.4	2.6	373.9	12.42	3497
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	15	40	-39.4	-	-58.3	4.6	245.0	9.58	2232
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	70	-38.9	-	-	-	328.3	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	9	70	-	-	-56.4	1.4	310.1	13.93	2910
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	16	70	-38.5	-	58.3-	2.3	363.3	11.88	2648
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	8	70	-	-5.1	-	-	319.9	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	15	-40.0		-55.3	2.9	333.3	12.02	3106
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	30	-39.1	-2.8	-	-	350	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	30	-39.1	-2.5	-	-	310	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	8	40	-40.0	-	-60.4	3.3	376.1	11.47	3507
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	34	40	-40.1	-	-53.1	1.5	232	13.81	2150
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	50	-	-	-66.4	0.7	259	14.75	2424
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	28	30	-43.3	-	-62.1	1.5	283	13.81	2645
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	16	50	-	-7.8	-	-	374.9	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	50	-40.6	-	-56.7	0.3	353.7	15.20	3347
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	50	-42.7	-5.7	-	-	224	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	30	5	-	-	-56.9	0.9	345.7	14.52	3260
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	24	5	-	-	-58.2	1	326.1	14.41	3074
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	20	40	-44.1	-	-63.3	1.1	221	14.29	2050
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	16	10	-43.1	-	-57.5	2.3	249	12.81	2303
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	50	-	-	-61.2	1.8	237	13.44	2197
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	14	50	-	-	-59.3	3	286	11.88	2648
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	10	85	-41.4	-	-55.3	3	285.2	11.88	2639
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	9	85	-39.9	-4.0	-	-	290.0	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	20	30	-42.3	-4.3	-56.7	1.3	373.3	14.05	3561
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	22	20	-	-	-	-	386.2	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	14	20	-40.6	-4.5	-	-	376.5	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	14	20	-40.5	-4.7	-	-	389.9	-	-
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	18	75	-42.3	-	-56.7	0.3	257.0	15.20	2409
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	24	30	-43.3	-	-55.4	0.4	368.0	15.09	3491
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	12	30	-39.2	-	-60.5	1.5	275.0	13.81	2567
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	20	60	-42.4	-	-58.9	0.9	393.5	14.52	3727
L <sub>CO2</sub> +V+L <sub>H2O</sub>	Р	14	60	-	-4.8	-	-	286.0	-	-

جدول ۲- ویژگی میانبارهای سیال سه فازی گروه دوم (II-type) در ذخیره مس تنگگورک

# ۵–۳– دما– فشارسنجی میانبارهای سیال

در جدولهای ۱ و ۲ پارامترهای اندازه گیری شده میانبارهای سیال دو گروه آبگین (I-type) و آبگین -کربندار (II-type) آمده است. بر اساس محاسبات انجام شده، درجه شوری معادل ۱/۶۵ الی ۱۸/۲۰ درصد وزنی معادل نمک طعام است (شکل ۷- الف). به دلیل دشواری تشخیص نوع نمک در میانبارها، معمولا دمای ذوب یخ را به صورت میانگین وزنی نمک طعام گزارش می کنند. در مورد میانبارهای سیال مورد مطالعه، به علت عدم حضور بلور نمک به صورت فاز جامد نمی توان از دمای انحلال فاز جامد به منظور تعیین شوری استفاده نمود؛ بنابراین از معادله زیر که برای سامانههای دو فازی فاقد بلور نمک ارائه شده، استفاده شده است (al., 1988)

Salinity (wt.% NaCl equiv) =  $1.76958-4.2384*10^{2}\theta^{2} + 5.3*10^{-4}\theta^{3} + 0.28$ 

در رابطه بالا  $\theta$  دمای ذوب آخرین تکه یخ پس از انجماد سیال درگیر

است. با توجه به فرمول ارائه شده سیالات موجود در نمونههای مورد مطالعه دارای شوری پایین هستند. نبود فاز دختر در این سیالات تاکیدی بر شـوری متوسط تا پایین است (Roedder, 1984).

دادههای ریز دماسنجی نشان میدهد که میانبارهای دو فاز آبگین و سه فازی از نظر دمای همگنشدگی در محدوده دمایی بین ۱۷۴ تا ۴۱۰ درجه سانتی گراد قرار دارند (شکل ۷- ب). با توجه به دمای همگنشدگی، می وان فشار و ژرفای تشکیل سیالها را مشخص کرد که به تر تیب برابر با ۴۳۰ تا bar ۴۳۴۴ و ۲۰۱۶ تا ۱/۶۲۰ است. این دسته از میانبارهای سیال بیشترین فراوانی را داشته و دمای ذوب نهایی یخ این تیپ معمولا بین ۱- تا ۹/۵ - درجه سانتی گراد است (شکل ۷- ج).

دمای ذوب نهایی  $CO_2 (C_1 \ CO_2) c_1 c_2$  د میانبارهای سیال بین ۵۵- تا -74 تغییر می کند که چنین دماه ایی کمتر از دمای ذوب  $CO_2 - 54$  خالص -86 (-86) درجه سانتی گراد) می باشد (شکل ۷- د). چنین گستره ای مطابق با -86 (-86) volkov et al., حضور غلظت پایینی از  $CO_4$  همراه با  $CO_2$  نیز است (  $CO_2$  را پایین 2011). حضور نمکهای حل شده دمای ذوب نهایی  $CO_2$  را پایین

ژئوشيمى

میآورد، در حالی که حضور گازهایی به غیر از CO2 نقطه ذوب نهایی را بـالا میبرنـد (Sterner and Bodnar, 1991). همچنـین ارزشهـای دمـایی کلاتریت برای میانبارهای سیال بین ۲۰/۳ تا ۴/۶ تغییر میکند (شـکل ۷- ه).

بنابراین میانبارهای دارای فاز کلاتریت دارای شوری کم تا متوسط ۱/۶-۱۵/۲۰ درصد وزنی معادل نمک طعام هستند. چنین شوریهایی شاخص محیطهای دگرگونی میباشند (Volkov et al., 2011).



شکل ۲- نمودارهای هیستوگرام میانبارهای سیال الف) میزان شوری برابر درصد وزنی معادل NaCl در برابر فراوانی، آزمایش سرمایش (Freezing) ب) دمای همگن شدگی یا یکنواختی آزمایش گرمایش (Heating) ج) دمای ذوب آخرین قطعه یخ (Freezing) د) دمای ذوب دO2 ه) دمای ذوب یخ کلاتریت.

> در محاسبات ریزدماسنجی، بالاترین دمای همگنشدگی (۳۹۴ درجه سانتی گراد) به عنوان کمترین دمای به دام افتادن در نظر گرفته شد. همانگونه که در شکل نشان داده شده است محیط گرمابی برای سیال کانسنگساز در محدوده مورد مطالعه از نظر دمای همگنشدگی و مقدار شوری با استفاده از نمودار ویلکینسون (Wilkinson, 2001) محدوده

ذخایر مزوترمال را نشان میدهد (شکل ۸). به نظر میرسد که سیالات گرمابی با شوری کم و میانگین دمای همگنشدگی ۲۹۶/۳ درجه سانتی گراد دلیل اصلی کانهزایی در منطقه است. همچنین دامنه دمای همگنشدگی و درجه شوری حاکی از این است که منشا سیالات گرمابی احتمالا آب دگرگونی است (شکل ۹).



شکل ۸- نمودار دما- شوری برای انواع مختلف ذخایر معدنی (Wilkinson, 2001). بر اساس این نمودار ذخیره تنگ گورک در محدوده ذخایر معدنی مزوترمال (ذخایر محدوده میان دمایی) قرار -

می گیرد.



شکل ۹- منشا سیال کانسنگساز با استفاده از نمودار (Kesler, 2005)

۵–۴– انتقال زمینشیمیایی

می گیرند و در آنها تجمعات کانیایی سولفیدی غالب است، شرایط نسبتا اکسایشی بوده و کمپلکسهای کلریدی عامل اصلی انتقال فلزات میباشند (Robb, 2005). همانطور که در شکل ۱۰ نشان داده شده است دادههای حاصل از ذخایر مس در محدوده مربوط به کمپلکسهای کلریدی قرار

بررسیهای انجام شـده بـه وسـیله سـوارد (Seward, 1991)، نشـان میدهد ذخـایری کـه در دماهـای بـالاتر از ۳۰۰ درجـه سـانتی گـراد شـکل ژئوشيمى

می گیرند. حرکت مس در محلولهای گرمایی در گستره وسیعی از شرایط،

به احتمال زیاد از راه کمپلکسسازی مس بـه شـکل <sup>-</sup>CuCl<sub>2</sub> رخ مـیدهـد. اگرچه کمپلکسهای مس– بیسولفیدی در محـیطهـای پر گـوگرد تشـکیل

میشوند اما این کمپلکسها در بیشتر محیطهای گرمابی کانسنگساز نقـش مهمی ندارند (شکل ۱۰).



شکل ۱۰- نمودار دمای همگنشدگی- شوری سیالات درگیر برای تعیین لیگاند حمل کننده فلز (Pirajno, 2009)

## ۵–۵– روند تکامل سیال کانسنگساز

بررسیها نشان میدهد که عوامل کنترل کننده کانهزایی را میتوان به عنوان فاکتورهای بنیادی در انتقال سیال در مقیاس های محلی و ناحیهای در نظر گرفت. فرایند تهنهشت مس به طور عمده نتیجه واکنش سیالات دگرگونی با سنگ میزبان دگرگونی در اثر سردشدگی سیالات و افزایش چگالی طبق نمودار و معادله حالت ژانگ و فرانتس ( Zhang & Frantz, 1987) نشان میدهد که این پدیده در تهنشسـت کانیـایی مـواد معـدنی در یک حجم محدود از سنگ به دلیل عدم شیب زمین گرمایی در محیطهای پوستهای از اهمیت قابل توجهی برخوردار بوده است ( Wilkinson, 2001). از این رو همانگونه کـه در شـکل ۱۱ نشـان داده مـیشـود کـاهش دمای همگنشدگی از ۳۹۴ تا ۱۷۴ درجه سانتیگراد باعث افزایش چگالی از ۷/۲ به ۱ گرم بر سانتیمتر مکعب می شود که این افزایش باعث کاهش سرعت سیال کانسنگساز و در نهایت تمرکز و نهشت ماده معدنی می گردد. یدیده کف جوشی در میانبارهای سیال در رگههای همراه بـا کانـهزایـی، نیـز نشانه نامیژاکی سیال آبگین در زمان تشکیل کانسنگ بوده است. کاهش دمای همگنشدگی و افزایش چگالی سیال نیز این پدیده را تایید می کند. بررسیها نشان میدهد که فرآیند کف جوشی زمانی رخ داده است که تعدادی فاز بخار با چگالی پایین، از سیال فوق بحرانی همگن شده به حالت مایع و دارای چگالی بالاتر از چگالی بحرانی جدا شدهاند و این پدیده باعث

افزایش چگالی سیال باقیمانده و تولید حباب در میانبارهای منطقه شده است (Wilkinson, 2001; Ulrich and Gunther, 2001). ایجاد پدیده کفجوشی نیز باعث تغییراتی در شرایط فیزیکوشیمیایی محلول کانسنگساز و افزایش PH می گردد که باعث تهنشست فلزات و ناپایداری کمپلکسها و در نهایت تشکیل کانیهای سولفیدی می گردد. همچنین تغییر PH نیز باعث کاهش فعالیت لیگاندها و کاهش فعالیت QH و در واقع کاهش ثابت دی الکتریک می شود. می توان نتیجه گرفت، در مهاجرت سیال از عمق به سطح، سازوکار نهشت از جوشش یک سیال با میزان شوری و CO2 پایین به سمت سرد شدن ساده و کف جوشی در تغییر بوده است و همانطور که گفته شد این تغییر می تواند باعث حرکت سیال به سمت زونهای گسلی، درزهها و مرز لایهها و کاهش فشار لایههای بالایی و در نتیجه افزایش دما و وقوع پدیده نامیژاکی سیال باشد.

بیشبینی منشا سیال گرمابی با استفاده از نمودار کسلر ( Kesler, پیشبینی منشا سیال گرمابی با استفاده از نمودار کسلر ( محدوده آبهای با منشا دگرگونی دارند (شکل ۹). با توجه به هم پوشانی با آبهای دریایی منشا اولیه سیالات دگرگونی احتمالا اینگونه سیالات بودهاند. با توجه به اینکه سیالهای دگرگونی معمولا دارای تمرکز پایینی از گوگرد کاهشی است و در ترکیب خود سرشار از CO<sub>2</sub> به صورت فاز کلاتریت در میانبارهای سیال مشاهده می شوند. 199



شکل ۱۱- نمودار شوری دما برای محاسبه چگالی میانبارهای مورد مطالعه بر حسب gr. Cm<sup>3</sup> نمودار اقتباس از (Bodnar, 1983) چگالی سیال کانسنگساز عمدتا در محدوده ۰/۲ تا ۱/۰ گرم بر سانتیمتر مکعب در تغییر بوده است.

## ۵-۶- شرایط فشار – دما و فوگاسیته اکسیژن

فشار و دمای کانیسازی میتواند از جایگاه زمین شناختی، تجمعات کانیایی و دادههای میانبارهای سیال محاسبه گردد (Yao et al., 2001). شکل ۱۲ نموداری از محاسبه فشار در مقابل دمای همگنشدگی را نشان میدهد. نوسانات در فشار ممکن است ناشی از تکرار شکستگیها و بازشدگی رگهها و نهشت رگههای کوارتزی چند مرحلهای طی کانهزایی در توالی چینه شناختی منطقه مورد مطالعه باشد. میانبارهای سیال با فشار بیش از ۳ کیلوبار و دمای همگن شدگی بیش از ۲۲۱ درجه سانتی گراد ممکن است از یک سیال همگن دارای H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub> پیش از نامیژاکی سـیال در سـامانه بـه وجود آمده باشد. در مقایسه با داده های تجربی منحنی نامیژاکی -H<sub>2</sub>O CO2-NaCl شکل ۱۲ می توان پیشنهاد کرد که مقدار xCO2 در سیال همگن اولیه تقریبا بین ۰/۱ تا ۰/۳ بوده است (Shelton et al., 1988). به باور جان و همکاران (John et al., 1999) سیالات کانسنگساز در محیطهای دگرگونی مستعد، در طول شکستگیها و در امتداد زونهای برشی در یک رژیم شکننده طی دگرگونی رخساره شیست سبز (دماهای ۲۰۰ تا ۴۵۰ درجه سانتی گراد) و فشارهای بین ۱ تا ۳ کیلوبار، ارتباط مستقیم با کانهزایی و توسعه نسلهای مختلف رگههای کوارتزی دارند. بر طبق نظر تارکین (Tarkian et al., 2003) و مککویے و کریج t تجمعات كانيايي پيريت (McCuaig and Kerrich, 1998) کلکوییریت ± اسفالریت ± گالن در ارتباط با تجمعات کانیایی دگرسانی کوارتز- اکتینولیت- تورمالین در ذخیره تنگ گورک نشان میدهد که کانهزایی در دمای ۱۷۴ تا ۳۹۴ درجه سانتی گراد و فشار ۱ تـ ۴ کیلوبار رخ داده است. این نتایج مطابق با آن چیزی است که در بیشتر ذخایر مس رگهای مزوترمال گزارش شده است ( Wen et al., 1996; Mateus et ) al., 2003; Anderson et al., 2004; Evans and Battles, 2011) و نشان میدهد که کانهزایی رگهای اولیه زیر فشارها و دماهای پیشنهاد شده توسط فضلنیا و همکاران (Fazlnia et al., 2007) و یس از رخداد اوج دگرگونی ایجاد شده است.



شکل ۱۲- نمودار شرایط دما- فشار در شرایط بیشینه دگرگونی زون سنندج-سیرجان و مقایسه آنها با شرایط فشارسنجی میانبارهای رگههای کوارتزی در ذخیره تنگگورک، خطوط نقطه چین مقدار XCO2 را نشان میدهند ( اقتباس از دادههای Bowers and Helgeson, 1983). بیشینه دگرگونی (Metamorphic Peak) در منطقه با استفاده از دادههای فضانیا و همکاران (FazInia et al., 2007) ترسیم شده است. کاهش فشار به ۱ کیلوبار همزمان با کاهش دما تا کمتر از ۲۰۰ درجه سانتیگراد منجر به تشکیل رگههای کوارتزی شده است.

فوگاسیته اکسیژن ( $O_2$ ) و شرایط به دام افتادگی سیال می تواند از مقادیر  $XCO_2$  در گستره متفاوت دما و فشار (T-P) با استفاده از معادلات اوهوموتو و کریک (Ohmoto and Kerrick, 1977) و ثابت فوگاسیته هویزنگا (Huizenga, 1995) در میانبارهای سیال کلاتریتدار محاسبه گردد (جدول ۳).

 $\log fO_2 = 0.5*(\log fCO_2 + 2 \log fH_2O\text{-}\log fCH_4\text{-}\log K_4)$ 

میزان K برای دمای ۲۰۰ تا ۳۵۰ درجه سانتیگراد به ترتیب ۸۸/۲ تا ۶۷/۰ در نظر گرفته شده است (Huizenga, 1995).

جدول ۳- محاسبه مقادیر XCO<sub>2</sub> و log /O در میانبارهای رگههای کوارتز کانهدار تنگگورک

		,,,		
Inclusion type	XCO <sub>2</sub>	XH <sub>2</sub> O	XNaCl	log fO <sub>2</sub>
II	0.2416	0.7224	0.0361	-38.17
II	0.2414	0.7279	0.0307	-33.92
II	0.2417	0.7199	0.0384	-33.09
II	0.2415	0.7227	0.0357	-37.39
II	0.2416	0.7226	0.0378	-32.73
II	0.2416	0.7210	0.0374	-34.73
II	0.2416	0.7213	0.0371	-41.77
II	0.2415	0.7257	0.0329	-39.79
II	0.2415	0.7238	0.0347	-40.64
II	0.2414	0.7283	0.0303	-37.17
II	0.2414	0.7283	0.0303	-37.24
II	0.2417	0.7186	0.0397	-39.23
II	0.2415	0.7227	0.0357	-37.95

نفکیـک =(vol.% CO<sub>2</sub>/vol. total in %); XCO<sub>2</sub>, XH<sub>2</sub>O, XNaCl امولی CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O و NaCl محاسبه از دادههـای ریزدماسـنجی + CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O مولی CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O و 2H<sub>2</sub>O(l) + O<sub>2</sub>(g) = 2CO<sub>2</sub>(g) + CH<sub>4</sub>(g).

سولفیدی به صورت پرکننده فضای خالی و جانشینی، کانهزایی دیرزاد و لایه کران و عدم ارتباط با فعالیتهای آذرین را نشان میدهد. مطالعات شوری و دمای همگنشدگی بر روی رگههای کوارتز – سولفید نشانگر یک سامانه کانهزایی مزوترمال است.

تقدیر و تشکر

این مطالعه بخشی از پایاننامه کارشناسی ارشد نویسنده دوم است کـه با حمایت مالی معاونت پژوهشی دانشـگاه شـیراز و از طریـق اعطـای گرنـت پژوهشی (۹۴GCU۲M۲۳۶۲۸۰) انجام یافته است.

مراجع

Anderson, A. J., Mayanovic, R.A. and Sasa, B., 1995, "Determination of the local structure and speciation of zinc in individual hypersaline fluid inclusions by micro-XAFS", *Can. Mineral.* 33: P.499–508.

Anderson, R., Graham, C.M., Boyce, A.J. and Fallick, A.E., 2004, "Metamorphic and basin fluids in quartzcarbonate-sulphide veins in the SW Scottish Highlands: a stable isotope and fluid inclusion study", *Geofluids 4: P.169-185.* 

**Bodnar, R. J., 1983,** "A method of calculating fluid inclusion volumes based on vapor bubble diameters and PVTX properties of inclusion fluids", *Econ. Geol.*, 78: 535-542.

**Boveiri Konari, M., Rastad, E., Kojima, Sh. and Nematollah Rashidnejad, O., 2013,** "Neues Jahrbuch für Mineralogie-Abhandlungen Band", *P: 107 – 121.* 

**Bowers, T.S. and Helgeson, H.C., 1983,** "Calculation of the thermodynamic and geochemical consequences of nonideal mixing in the system H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub>-NaCl on phase relations in geological systems: equation of state for H2O-CO2-NaCl fluids at high pressures and temperatures", *Geochim Cosmochim Acta, 47: P.1247–1275.* 

Eugster, H. P. and Wones, D.R., 1962, "Stability relations of the ferruginous biotite", J. petrol. 3: P.82-125.

**Evans, M. A. and Battles, D. A., 2011,** "Fluid inclusion and stable isotope analyses of veins from the central Appalachian Valley and Ridge province: Implications for regional synorogenic hydrologic structure and fluid migration", *Geological Society of America Bulletin, 12: P.1841-1860.* 

Fazlnia, A., Moradian, A., Rezaei, K. Moazzen, M. and Alipour, S., 2007, "Synchronous Activity of Anorthositic and S-type Granitic Magmas in Chah-Dozdan Batholith, Neyriz, Iran: Evidence of Zircon SHRIMP and Monazite CHIME Dating. Journal of Sciences, Islamic Republic of Iran", *Vol. 18* (3), P. 221-237.

**Frost, B. R., Frost, C. D. and Touret, J. L. R., 1989,** "Magmas as a source of heat and fluids in granulite metamorphism", *In: Bridgwater, D. (ed.) Fluid Movements-Element Transport and the Composition of the Deep Crust. NATO ASI Series, C-281. Dordrecht: Kluwer Academic, P. 1– 18.*  مقادیر به دست آمده برای log fO2 بین ۴۱/۷۳ - تا ۳۲/۷۳ - در ذخیره تنگ گورک است. همانگونه که در شکل ۱۳ نشان داده شده است ارزشهای log fO2 در درون محدوده پایداری پیریت (در طول خط بافر QFM) قرار می گیرد. بنابراین سیال کانسنگساز در شرایط نسبتا کاهشی باعث نهشت کانسنگهای مس شده است. علاوه بر جدایش نامیژاک CO2 به دام افتاده در میانبارهای سیال منجر به اکسایش فزاینده در سطوح کمتر پوستهای شده است (2006, klein et al.,

فقدان کانیهای سولفیدی در رگههای کوارتزی نسل دوم به شدت نشان میدهد که فوگاسیته اکسیژن به حد کافی بالا رفته است به گونهای که <sup>2</sup>- SO4 نسبت به H<sub>2</sub>S فزونی یافته است و باعث نهشت شده است.



شکل ۱۳- نمودار Log fO2 در برابر دما و قرارگیری نمونههای میانبارها در راستای خط QFM (کوارتز- فایالیت- مگنتیت). محاسبات بـر اسـاس معـادلات اهموتـو و کریـک (Ohmoto and Kerrick, 1977) و ثوابـت فوگاسـیته از دادههـای هویزگـا (Huizenga, 1995).

#### نتيجه گيري

مهم ترین واحدهای سنگی رخنمون یافت در منطق م مورد مطالع ا شامل ماسه سنگ ها، سنگ های آهکی دولومیتی، سنگ های آذرین اسیدی تا حد واسط، اکسیدهای آهن و غیره می باشد که بر اساس شدت هجوم سیالات گرمابی دچار تغییرات شیمیایی شده اند. بررسی ها نشان می دهد که منشا اصلی سیالات تشکیل دهنده ذخیره تنگ گورک آب دریایی است که در میان واحدهای سنگی مدفون شده و در قالب آب دگر گونی تحرک یافته و در طول شکستگی ها و مناطق بُرشی و درزه ها در اثر برهمکنش با سنگ ها مواد معدنی را ته نشست ماطق بُرشی و درزه ها در اثر برهمکنش با سنگ ها مواد معدنی را ته نشست مناطق بر سی را برای ته نشست ماده معدنی سولفیدی با سنگ میزبان دگر گونی فراهم آورده است. بررسی میانبارهای سیال رگه های کوارتز، دمایی بین ۱۷۴ تا ۳۹۴ درجه سانتی گراد را برای این سیالات نشان می دهد. میزان شوری میانبارهای سیال ۱/۶ تا ۲/۵۲درصد وزنی معادل نمک طعام بوده که بیانگر شوری پایین تا متوسط است. نبود فازهای دختر نیز تاکیدی بر شوری پایین است. رُخداده های

www.SID.ir

ژئوشيمى

3.1

Guilbert, J. M. and Park, C. F., 1997, "The Geology of Ore Deposits", W. H. Freeman & Co, P.984.

Haji Houseinlo, H., 2008, "Structural and micro-structural analysis of Eghlid Brecciated zone", *Science journal (Islamic Azad University)* 69: P.13-26 (in Persian).

Hall, D. L., Sterner, S. M. and Bodnar, R. J., 1988, "Freezing point depression of NaCl-KCl-H2O solutions", *Economic Geology 83: Journal of Geological Society, London.P. 197-202.* 

**Hitzman, M. W., 2001,** "Iron oxide-Cu-Au deposits: what, where, when, and why? In: Porter TM (ed) Hydrothermal iron oxide-copper-gold and related deposits-a global perspective", *PGC Publishing, Vol. 1. P.9-25.* 

Huizenga, J.M., 1995, "Fluid evolution in shear zones from the Late Archean Harare-Shamva-Bindura greenstone belt (NE Zimbabwe): Thermodynamic calculations of the C-O-H system applied to fluid inclusions, Amsterdam", *Netherlands Research School of Sedimentary Geology*, *P.146*.

John, T., Klemd, R., Hirdes, W., Loh, J., 1999, "The metamorphic evolution of the Paleoprterozoic (Birimian) volcanic Ashanti belt (Ghana, West Africa)", *Precambrian Research*, 98, *P.11-30*.

Kesler, E. S., 2005, "Ore-Forming Fluids", *Elements.*, Vol. 1, P.13-18.

Klein, E. E., Harris, C., Renac, C., Giret, A., Moura, C.A.V. and Fuzikawa, K., 2006, "Fluid inclusion and stable isotope (O, H, C, and S) constraints on the genesis of the 226 Serrinha gold deposit, Gurupi Belt, northern Brazil", *Mineralum Deposita*, 41; P.160-178.

Mateus, A., Matos, J., Rosa, C. and Oliveira, V., 2003, "Cuores in quartzcarbonate veins at Estremoz-Alandroal and Barrancos-Sto Aleixo regions (Ossa Morena Zone): a result of Late-Variscan hydrothermal activity?", *Ciências da Terra V (UNL), Lisbo, 8: P.90-93.* 

McCuaig, T. C. and Kerrich, R., 1998, "P-T-t-deformationfluid characteristics of lode gold deposits: Evidence from alteration systematics", *Ore Geology Reviews*, 12: 381-453.

**Ohmoto, H. and Kerrick, D., 1977,** "Devolatilization equilibria in graphitic systems", *American Journal of Science, 277: P.1013-44.* 

Pirajno, F., 2009, "Hydrothermal processes and mineral systems", Springer, New York: P.1273.

**Pollard, P. J., 2001,** "Evidence of a magmatic fluid and metal source for Fe-oxide Cu-Au mineralization. In: Porter TM (ed) Hydrothermal iron oxide-copper-gold and related deposits-a global perspective", *PGC Publishing., Vol. 1: P. 27-41.* 

**Robb, L., 2005,** "Introduction to ore-forming processes. Blackwell publishing", *P.334*.

**Roedder, E., 1984,** "Fluid Inclusions, Reviews in mineralogy, Mineralogical Society of America", *P. 1-33.* 

Sarkarinejad, K., Faghih, A. and Grasemann, B., 2008, "Transpressional deformations within the Sanandaj-Sirjan metamorphic belt (Zagros Mountains, Iran)", *Journal of Structural Geology 30: P.818-826.*  Sarkarinejad, Kh and Azizi, A., 2008, "Slip partitioning and inclined dextral transpression along the Zagros Thrust System, Iran", *Journal of Structrual Geology 30: P.116-136*.

Seward, T. M., 1991, "The hydrothermal geochemistry of gold", Foster, R. P. (ed.), 1993, Gold Metallogeny and exploration. Blackie and Son, Glasgow.

Shelton KL, So CS., Chang , J. S., 1988, "Gold-rich mesothermal vein deposits of the Republic of Korea: geochemical studies of the Jungwon Gold area", *Economic Geology*, 83, P.1221–37.

Shepherd, T., Rankin, A. H. and Alderton, D. H. M., 1985, "A practical guide to fluid inclusion studies", *Blackei, USA Chapman and Hall New york, P.239.* 

Simmons, G., Kesler, S.E., Essene, E.J. and Chryssoulis, S.L., 2000, "Gold in porphyry copper deposits: Experimental determination of the distribution of gold in the Cu-Fe-S system at 400° to 700°C, Economic Geology", *Vol: 95, P. 259-270.* 

**Sterner, S.M. and Bodnar, R.J., 1991,** "Synthetic fluid inclusion in natural quartz", *X. Experimental determination of P-V-T-X properties in the CO*<sub>2</sub>-*H*<sub>2</sub>*O system to 6 kb and 700* °*C, American Journal of Science 262: P.1055-1074.* 

Tarkian, M., Hunken, U., Tokmakchieva, M. and Bogdanov, K., 2003, "precious-metal distribution and fluid-inclusion petrography of the Elatsite porphyry copper deposite", *Bulgaria. Miner. Deposita*, 38, P.261-281.

Ulrich, T. and Gunther, D., 2001, "The evolution of a porphyry Cu-Au deposit, Based LA-ICP-MC Analysis of fluid inclusions: Bajo de la Alumbraram Argentian, Econ", *Geol, v.* 96, *P.* 1743-1774.

Volkov, A.V., Savva, N.E., Sidorov, A.A., Prokofev, V.Y., Goryachev, N.A., Voznesensky, S.D., Al'shevsky, A.V and Chernova, A.D., 2011, "Shkol'noe Gold Deposit, the Russian Northeast", *Geology of Ore Deposits*, 53: P.1-26.

Wen, N., Boyce, A.J., Fallick AE, Ashworth, J.R. and Ixer, R.A., 1996, "The genesis of Cubearing quartz veins by metamorphic remobilization from stratiform red bed deposits, SW County Cork, Ireland", *Mineralogy and Petrology*, 57: *P.73-89*.

Wilkinson, J. J., 2001, "Fluid inclusions in hydrothermal ore deposits", *Lithos., Vol. 55, P. 229-272.* 

Williams, P. J., Barton, M. D., Johnson, D. A., Fontbote, L., De Haller, A., Mark, G., Oliver, N. H. S., and Marschik, R., 2005, "Iron Oxide Copper-Gold Deposits: Geology, Space-Time Distribution, and Possible Modes of Origin", ©2005 Society of Economic Geologists, Inc. Economic Geology 100th Anniversary Volume, P. 33.

Yao, Y. Murphy, P.J. and Robb, L.J., 2001, "Fluid Characteristics of Granitoid-Hosted Gold Deposits in the Birimian Terrane of Ghana: A Fluid Inclusion Microthermometric and Raman Spectroscopic Study", *Economic Geology* 96: P.1611–1643.

Zhang, Y. G. and Frantz, J.D., 1987, "Determination of the homogenization temperatures and densities of supercritical fluids in the system NaCl-KCl-CaCl<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O using synthetic fluid inclusions", *Chem. Geol., Vol. 64, P. 335–350.*