زمینشناسی کانسنگ و مطالعات میانبارهای سیال در محدوده طلای ارغش، جنوب باختر نیشابور، شمالخاور ایران

نوشته: اسماعیل اشرف پور*، سعید علیرضایی* و کوین انسدل** *دانشگاه شهید بهشتی، دانشکده علوم زمین، تهران، ایران **دانشگاه ساسکاچوان، ساسکاتون، کانادا تاریخ دریافت:۱۳۸۶/۰۲/۲۳ تاریخ پذیرش:۱۳۸۶/۰۲/۲

چگيده

محدوده طلای ارغش در بخش خاوری زون سبزوار واقع است. پیسنگ این زون، شامل سنگهای دگرگونی پرکامبرین و رسوبات برقارهای پالئوزوییک و مزوزوييك است. پيسنگ به وسيله كمپلكس هاي افيوليتي كرتاسه بالايي و سنگهاي آذرين و رسوبي ترشيري پوشيده مي شود. محدوده ارغش شامل پنج سامانه رگهاي طلا (Au-I تا Au-I) و یک رگه حاوی Sb است که در سنگهای آتشفشانی سیلیسی تا حدواسط، توف، گرانیت و دیوریت ترشیری وجود دارند. شدیدترین دگرسانی به فاصله یک تا پنج متری حاشیه رگهها محدود میشود که غالباً شامل آرژیلیک شدید است. این دگرسانی توسط دگرسانی آرژیلیک یا پروپیلیتیک ضعیف تا متوسط در بر گرفته می شود. کانهزایی به طور عمده به صورت رگهای صورت گرفته است. میانگین عیار طلا در رگهها ۷/۰ گرم در تن است. پیریت کانی سولفیدی اصلی در کانسنگ هیپوژن و شامل چهار نسل مختلف است: ۱) پیریت بیوجه تا وجهدار و ریزدانه تا درشتدانه (Py-I) که عموماً در زمینه کوارتز رگهای پراکنده است و به صورت محلی با کانی هایی مانند کالکوپیریت، مار کاسیت، تتراهدریت-تنانتیت و آرسنوپیریت همراه است. ذرات طلای آزاد همراه با این نسل از پیریت تشکیل شدهاند؛ ۲) پیریت فرامبوییدی (Py-II) که تا ۹۶۰ گرم در تن طلا دارد؛ ۳) رورشدیهای پیریت آرسنیکی (Py-III) بر روی پیریت وجهدار تا بیوجه نسل اول. این نسل از پیریت تا ۱۹۸۰ گرم در تن طلا دارد. طلا در ساختار پیریت فرامبوییدی و آرسنیکی می تواند به صورت ذرات نانوی طلا و محلول جامد ناپایدار وجود داشته باشد؛ ۴) پیریت عقیم، بیوجه، پرکننده شکستگی و تأخیری (Py-IV). فرایندهای سوپرژن باعث اکسیدشدن انواع پیریت به اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن در بالای سطح ایستایی شدهاند. دمای همگن شدن میانبارهای سیال موجود در کوارتز، غالبا در محدوده دمای ۲۸۵–۲۷۹ درجه سانتی گراد قرار می گیرد. دمای ذوب یخ از ۰/۱- تا ۳/۲- درجه سانتی گراد متغیر است که منطبق بر شوری بین ۲/۰ تا ۵/۳ درصد وزنی معادل NaCl است. دمای همگن شدن میانبارهای سیال موجود در کلسیت بین ۳۱۳–۱۶۹ درجه سانتی گراد و شوری آنها بین ۰/۷ تا ۱/۹ درصد وزنی معادل NaCl است. شوری سیالها به طور کلی پایین است و این امر توسط کانی شناسی کانسنگ و محتوی فلزی آن نیز تأیید می شود. روند دمای همگن شدن- شوری، با ترکیبی از فرایندهای جوشش یک سیال غنی از گاز و نیز آمیختگی (رقیق شدن) یک سیال شورتر و داغتر با سیالی با شوری و دمای پائین تر سازگار است. نهشت طلا در اثر این فرایندها و همین طور واکنش سیالهای کانهدار با کمرسنگها صورت گرفته است. ویژگیهای زمین شناختی، بافت کانسنگ، کانیشناسی کانسنگ و دگرسانی و دادههای دماسنجی میکروسکوپی بیانگر کانهزایی از نوع اپیترمال تیپ فلزات قیمتی با سولفیدیشدن پایین است.

كليدواژهها: ارغش، طلا، ميانبارهاي سيال، اپي ترمال، سولفيدي شدن پايين.

مقدمه

محدوده طلای ارغش در سال ۱۳۷۳ بر اساس مطالعات ژئوشیمیایی ناحیهای در شمال خاور ایران، که توسط سازمان زمینشناسی کشور و شرکت چینی جیانگشی، صورت گرفت، کشف شده است. این محدوده، ناحیهای به وسعت ۲۵ کیلومترمربع را در جنوب باختر نیشابور در بخش خاوری زون ساختاری سبزوار در بر می گیرد (شکل ۱) و شامل پنج سامانه رگهای طلادار (Au-V ^{تا} Au-I) و یک سامانه رگهای حاوی آنتیموانی (Sb) است. مطالعات قبلی در این محدوده شامل تهیه نقشههای زمین شناسی در مقیاس های ۱:۲۰۰۰ (پورلطیفی، ۱۳۷۷)، ۱:۵۰۰۰ (کیوانفر و عسگری، ۱۳۸۰) و ۱:۵۰۰ (سازمان زمین شناسی کشور، پروژه طلای ارغش، ۱۳۸۰)، مطالعات ژئوشیمیایی نیمه تفصیلی به روش رسوبات آبراههای (کوثری و فرجندی، ۱۳۷۷)، اکتشافات چکشی (شمعانیان، ۱۳۷۷) و حفر ترانشه و گمانههای حفاری (سازمان زمین شناسی کشور، پروژه طلای ارغش، ۱۳۸۰) است؛ به سازو کار تشکیل کانسنگ توجه چندانی نشده است. هدف از این مطالعه شناخت پاراژنز کانیایی، ویژگیهای سیال گرمابی و سازوکارهای نهشت کانسنگ است. برای دستیابی به این اهداف، از مطالعات کانهنگاری بر روی ۴۰ نمونه، مطالعات ریزکاو الکترونی بر روی ۱۲ نمونه و مطالعات میانبارهای سیال بر روی ۸ نمونه استفاده شده است. www.SID.ir

خاستگاه زمینشناسی

محدوده طلای ارغش به وسیله سنگهای آتشفشانی، نفوذی و رسوبی ترشیری و به مقدار کم سنگهای افیولیتی کرتاسه پسین پوشیده شده است (شکل ۲). فعالیتهای آتشفشانی ترشیری در ائوسن پیشین با تشکیل سنگهای تراکی آندزیتی، آندزیت بازالتی، گدازههای ریوداسیتی و به مقدار کمتر آگلومراها و برشهای آتشفشانی آغاز شد (شرکت توسعه علوم زمین، ۱۳۸۰، کیوانفر و عسگری، ۱۳۸۰). مجموعه سنگهای ائوسن پیشین، به وسیله سنگهای آذرآوری به سن ائوسن میانی، که شامل توف و ماسه سنگ توفی همراه با مقادیر کمی ماسه سنگ، سنگآهک نومولیتی و کنگلومرا است، پوشیده شدهاند (کیوانفر و عسگری، ۱۳۸۰).

فعالیتهای آذرین تا ائوسن پسین ادامه داشته که با تشکیل برشهای توفی، آگلومرا، توف، توف آندزیتی، آندزیت، توف ماسهسنگی و ریولیت همراه بوده است. مراحل پایانی فعالیتهای آتشفشانی در ائوسن پسین سبب تشکیل تراکی آندزیت پورفیری و آندزیت شده است. تودههای گرانیتی، گرانودیوریتی و دیوریتی به سن ائوسن پسین – اولیگوسن (کیوانفر و عسگری، ۱۳۸۰)، سنگهای آتشفشانی را در شمال و جنوب منطقه قطع میکنند.

دو مجموعه گسل و شکستگی با روندهای شمالخاوری-جنوبباختری و

شمالباختری-جنوبخاوری در محدوده مورد مطالعه قابل تشخیص است که چیرگی با مجموعه اول است. کانهزایی به طور عمده در امتداد گسل ها و شکستگی ها صورت گرفته است و دارای کنترل ساختاری است (شکل ۲). سنگ میزبان شامل گرانیت، دیوریت، گابرو، سنگهای آتشفشانی متوسط تا سیلیسی، توف، توف ماسهای، ماسهسنگ و اسلیت است.

گسلش پس از کانهزایی به وسیله جابهجایی بعضی از رگهها به خوبی مشخص است. دایکهای دیابازی با روند شمالخاوری–جنوبباختری، سنگهای آتشفشانی و نفوذی را قطع میکنند و به نظر میرسد که جوانتر از آنها هستند.

دگرسانی گرمابی

سنگهای درونگیر در محدوده ارغش تا درجات مختلفی دگرسان شدهاند و به صورت جزئی تا کامل به وسیله کانی.های رسی، اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن، سریسیت و مجموعه کانیهای شاخص دگرسانی پروپیلیتی (کلریت، کلسیت، و مقادیر کمی اپیدوت) جانشین شدهاند. دگرسانی پروپیلیتی بیشتر درگرانیت شمال سامانه رگهای Au-III مشاهده می شود. شدیدترین دگرسانی، به فاصله یک تا پنج متری حاشیه رگهها محدود میشود که به صورت دگرسانی آرژیلیک و سریسیتی است. این دگرسانی توسط دگرسانی.های پروپلیتیک و آرژیلیک ضعیف احاطه شده است. پلاژیوکلاز به صورت بخشی تا کامل به وسیله سریسیت و/یا کربناتها جایگزین شده است. کانیهای مافیک مانند پیروکسن، بیوتیت و هورنبلند، به کلریت و کمتر از آن به اپیدوت تبدیل شدهاند. کلسیت علاوه بر جانشینی به صورت پرکننده شکستگیها و رگهای نیز یافت میشود که حالت اخیر بسیار فراوان تر است. رخداد رایج کلسیت به صورت نهشت مستقیم در فضاهای باز (رگهها) و تودههای جانشینی در محدوده ارغش می تواند نشاندهنده سیالهای گرمابی حاوی CO₂ باشد. وجود چنین سیالی به وسیله کمبود اپیدوت و عدم وجود زئولیت به عنوان محصولات دگرسانی تأیید میشود (مقایسه شود باHedenquist et al., 2000 ؛ Brathwaite & Faure, 2002). رخداد كاني هاي آرژیلیک در زیر سطح ایستابی، جایی که کانیهای سولفیدی هنوز وجود دارند، به عنوان دگرسانی هیپوژن در نظر گرفته شده است. این دگرسانی در بالای سطح ایستابی تحت تأثیر دگرسانی سوپرژن قرار گرفته است که با اکسید شدن پیریت به اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن و همچنین تولید کانیهای رسی بیشتر مشخص مى شو د.

سامانههای رگهای

محدوده ارغش شامل پنج سامانه رگه طلادار (Au-I-Au-V) و یک سامانه رگه استیبنیت است (شکل ۲). سامانه رگه Au-I شامل تعدادی رگه کوارتز با ۱۵۰–۴۰ متر طول و کمتر از ۲۵ تا ۱ متر پهنا است (شکل ۲). تعدادی رگه عقیم کلسیت با طول ۲۵ تا ۳۵۰ متر و پهنای ۳۰۰–۵ سانتی متر در ۲۰۰ متری باختر این زون گسلی وجود دارند (شکل ۲). کانهزایی به طور غالب در تراکی آندزیت پورفیری رخ داده است. سامانه رگهای I-AL از نظر ستبرا و پهنا اهمیت کمتری نسبت به دیگر سامانه های رگهای دارد.

سامانه رگه Au-II، ۵۵۰ متر طول و ۱–۲ متر پهنا دارد (شکل ۲). روند چیره آن شمالخاوری-جنوبباختری است و ۸۵–۴۰ درجه بهسمت جنوب خاور شیب دارد. سنگ درونگیر کانهزایی شامل آندزیت بازالتی و اسلیت است. در همین محدوده، تودههای کوچکی از دیوریت و دایکهای دیابازی دیده می شود. این رگه در بیشتر قسمتها، برشی و شامل مجموعهای از قطعات ۱۳۰

توف سیلیسی شده زاویهدار تا نیمه زاویهدار در زمینهای از لیمونیت-کلسیت است. رگچههای کالسدونی سفید رنگ با ستبرای ۲-۲ میلی متر این رگه را قطع می کنند (شکل ۸ ۳). رگهها و رگچههای کلسیت عقیم دانه درشت در انتهای جنوب باختری رگه اصلی یافت می شوند. کلسیت بافتهای شانهای، پوسته گذاری و تیغهای دروغ ریختی (bladed pseudomorph) نشان می دهد (شکل ۳ B, C). سامانه رگه Au-III مهم ترین سامانه کانهزایی در محدوده ارغش است. رگه اصلی، ۲/۲ کیلومتر طول و کمتر از ۱ تا ۵ متر پهنا دارد؛ روند آن HSV و شیب آن حدود ۹ درجه به سوی شمال باختر است (شکل ۲). سنگ درونگیر رگه شامل گرانیت، کانهزایی جا به جا شده است. بالاترین عیار کانسنگ مربوط به بخش شمال خاوری است، جایی که رگه بیشتر حالت برشی دارد (شکل ۳ D). در انتهای جنوب باختری ر گه اصلی، رگه کوارتزی دیگری با روند شمال باختری، طول ۱۰۷ متر، و پهنای ر گه اصلی، رگه کوارتزی دیگری با روند شمال باختری، طول ۱۰۷ متر، و پهنای

سامانه رگه Au-IV. این سامانه رگه، ۷۵۰ متر طول در راستای شمال باختری و ۵/۰ تا ۵ متر پهنا دارد و از کوارتز و کلسیت تشکیل شده است. سنگ درونگیر رگه شامل ماسهسنگ، توف ماسهای، آندزیت اسپیلیتی، آندزیت پورفیریتی و گابرو است (شکل ۲) که توسط دایکهای آندزیتی و دیابازی قطع می شوند. از بافتهای بارز در این سامانه رگه، هم رشدی کوارتز-کلسیت است.

سامانه رگه ۷-۸۵ شامل چهار رگه با طول بین ۴۰۰ تا ۹۰۰ متر در راستاهای شمال باختری و شمال خاوری است. پهنای این رگهها از کمتر از ۱ متر تا ۵ متر متغیر است. این رگهها به طور غالب از کلسیت و به صورت جزئی از کوارتز تشکیل شدهاند. رگههای کوچک تری از کلسیت عقیم و تأخیری به صورت پراکنده در اطراف رگههای اصلی دیده می شوند. عیار طلا در ترانشهها و گمانههای حفاری سامانههای رگهای مختلف در جدول ۱ نشان داده شده است. بیشینه عیارهای به دست آمده از ترانشهها و گمانههای سامانههای رگهای مختلف برای عناصر Ag، As، Sb و Hg به ترتیب ۲۲۰ ، ۱۹۶۰، ۱۹۶۰ و ۶/۶ گرم در تن است.

کانسنگ استیبنیت به صورت عدسی ها و نوارهای استیبنیت با ستبرای ۱ تا ۱۰ سانتی متر در یک رگه کوارتز با طول حدود ۷۵۰ متر و پهنای کمتر از یک متر تا ۵ متر در امتداد گسلی در گرانیت و به طور فرعی در تراکی آندزیت پورفیری قرار دارد (شکل ۲). استیبنیت به صورت محلی همراه با مقادیر کمی پیریت فرامبوییدی افشان است (شکل ۴A). مطالعات ایزوتوپی استیبنیت حاکی از منشأ متفاوت گو گرد و به احتمال فلزها و/یا تغییرات شدید در شرایط فیزیکوشیمیایی سیال در زمان نهشت استیبنیت است. ممکن است ارتباط زمانی و زایشی بین رگه استیبنیت و رگههای طلادار وجود نداشته باشد (اشرف پور و همکاران، ۱۳۸۶).

توالیهای زایشی و شیمی کانیها

همه سامانه های رگه طلادار در محدوده مورد مطالعه از نظر کانی شناسی کانسنگ و دگرسانی مشابه هم هستند. کانی زایی بیشتر محدود به رگه ها است، اما تا حدی نیز در هاله های دگرسانی اطراف رگه ها رخ داده است. بر اساس همراهی های کانی شناسی و بافتی می توان گفت کانی های تشکیل دهنده رگه ها و دگرسانی در دو مرحله (۱) کانی زایی طلا و (۲) بعد از کانی زایی طلا تشکیل شده اند (شکل ۵). پیریت کانی سولفیدی اصلی در کانسنگ هیپوژن است و بر اساس مطالعات میکروسکوپی و تجزیه ریز کاو الکترونی بر روی نمونه های مربوط به سامانه های رگه ای مختلف، چهار نسل پیریت در رگه ها مشخص شده است (اشرف پور، ۱۳۸۶). ۱-پیریت بی شکل تا شکل دار و ریزدانه تا در شت دانه که عموماً در زمینه کوار تز پراکنده

است و به طور محلی با کانی هایی مانند کالکوپیریت، مار کاسیت، تتراهدریت - تنانتیت و آرسنوپیریت همراه است (شکل B ۴). برخی بلورهای کالکوپیریت به طور بخشی به کالکوسیت تبدیل شدهاند. این نسل از پیریت در مقایسه با نسل های دیگر، مقادیر کمتری از As, dS و AL دارد (جدول ۲). ذرات طلای آزاد با قطر کمتر از ۳۰ میکرومتر که در کوار تزیافت می شوند، همراه با این نسل از پیریت تشکیل شدهاند (شکل C ۲). ۲ - پیریت فرامبوییدی که در شکستگی های ریز موجود در کلسیت و کوار تزیافت می شود، به وسیله نوارهای هم مرکز مشخص می شود (شکل D). نوارهای روشن حاوی مقادیر بالاتری از AS (تا ۱۰/۴۹ درصد وزنی) می باشند. این نسل از پیریت تا ۹۶۰ گرم در تن طلا دارد (جدول ۲).

۳- رورشدی های پیریت با ستبرای کمتر از ۱۰ میکرومتر بر روی پیریت های شکل دار تا بی شکل نسل اول (شکل EF). این نسل از پیریت حاوی ۱۰/۸ تا ۷/۸۶ درصد وزنی ۸۶. تا ۶۰۰۰ گرم در تن N۱ و تا ۱۹۸۰ گرم در تن Au است (جدول ۲). مقادیر بیشینه طلا در نسل های پیریت فرامبوییدی و رورشدی های پیریت مربوط به سامانه رگه Au-III است. ۴- پیریت عقیم، بی شکل، پرکننده شکستگی و تأخیری (شکل FF) این پیریت به وسیله مقادیر بسیار پایین عناصر کمیاب مشخص می شود (جدول ۲).

مرحله بعد از کانیزایی به وسیله سریسیت، کلسیت، کائولینیت، هیدروکسیدها و اکسیدهای آهن و کالکوسیت مشخص میشود (شکل ۵) که ناشی از فرایندهای هوازدگی پس از فرسایش سنگیهای روپوش رگهها است.

میانبارهای سیال

برای مطالعه میانبارهای سیال، مقاطع دوبر صیقلی با ستبرای ۱۰۰ میکرومتر از رگههای کوارتز و کلسیت محدوده ارغش تهیه شد. موقعیت نمونهها در شکل ۱ آمده است. اندازه میانبارها در این نمونهها از کمتر از ۵ میکرومتر تا ۵۰ میکرومتر متغیر است، اما بیشتر آنها اندازه بین ۵ تا ۲۰ میکرومتر دارند. بیشتر میانبارهای سیال در کلسیت و کوارتز، در دمای اتاق دو- فازی (مایع + بخار) هستند به گونهای که حبابهای بخار ۳۰-۵ درصد حجم میانبار را اشغال میکنند. تعداد کمی از میانبارهای سیال غنی از فاز بخار هستند، و بعضی نیز تنها از مایع تشکیل شدهاند. بیشتر میانبارها بدون شکل هندسی خاص، کمابیش کروی و نیز به مقدار کم میلهای شکل هستند (شکل ۶). هیچ همزیستی بین میانبارهای غنی از مایع و غنی از بخار و همچنین کانی.های نوزاد در میانبارها مشاهده نشده است. اندازه گیریهای دماسنجی میکروسکوپی بر روی ۸ نمونه کوارتز و کلسیت با استفاده از دستگاه میانبار سیال منطبق بر سامانه سر مایش و گرمایش سازمان زمین شناسی آمریکا در دانشگاه ساسکاچوان کانادا انجام شده است.این سامانه به وسیله میانبارهای مصنوعی مانند آب خالص و فلوریت تنظیم گردید. دقت اندازه گیریها برای دماهای همگن شدن (T_h) ± درجه سانتي گراد و براي دماهاي ذوب شدن (T_m) ۲/۲± درجه سانتي گراد است. میانبارهای سیال بر اساس پیشنهاد(Roedder (1984) شناسایی شدهاند. بیشتر اندازهگیریها بر روی میانبارهای سیال اولیه، که به صورت جدا از هم و نیز در طول زونهای رشد وجود دارند، صورت گرفته است. تعداد کمی میانبارهای سیال ثانویه دروغین نیز اندازهگیری شده است. اندازهگیریها تنها بر روی میانبارهای سیال غنی از مایع صورت گرفته است. به دلیل اندازه کوچک میانبارها در نمونههای کوارتز، اندازهگیریهای کمتری بر روی این کانی انجام شده است. دماهای همگن شدن و نیز ذوب یخ به ترتیب بر روی ۴۰۲ و ۷۶ میانبار صورت گرفته است. در طول فرایند سرمایش کلاتریت مشاهده نشده است. دمای همگن شدن (Th) در سه نمونه کوارتز از رگه اصلی در Au-III تغییرات زیادی میانگین دمای همگن شدن . ۱۹۹۷ تا ۳۵۷ درجه سانتی گراد) نشان میدهد (جدول ۳). میانگین دمای همگن شدن WWW.SID.W

در سه نمونه کوارتز ۲۷۹، ۲۸۳، ۲۸۵ درجه سانتی گراد است (جدول ۳). دمای ذوب یخ بین ۰/۱– تا ۰/۲– درجه سانتی گراد متغیر است. این دماها بر اساس معادله بودنار (۱۹۹۳) منطبق بر شوری بین ۲/۱ تا ۵/۳درصد وزنی معادل NaCl هستند. میانگین شوری برای نمونههای کوارتز، ۲/۲، ۲/۱ و ۲/۳ درصد وزنی معادل NaCl است (جدول ۳). دمای همگن شدن میانبارهای سیال پنج نمونه کلسیت از سامانههای رگهای مختلف بین ۳۱۳–۱۶۹ درجه سانتی گراد است (شکل ۷). دمای ذوب یخ بین ۰/۰ تا ۳/۲– است. میانگین ماهای ذوب یخ در نمونههای مختلف (جدول ۳) شوری سیالها بین ۷/۰ تا ۸٫۱ درصد وزنی معادل NaCl بر آورد میشود.

بحث و نتیجهگیری

روند دمای همگن شدن-شوری، با ترکیبی از فرایندهای جوشش یک سیال غنی از گاز و نیز آمیختگی (رقیق شدن) یک سیال شورتر و داغ با سیالی با شوری و دمای پایین تر سازگار است (شکل ۸) (مقایسه شود با Hedenquist & Henley, 1985; Simmons & Christensen, 1994). سیال رقیق کننده می تواند آب زیرزمینی سرد، یا آبهای گرم شده با بخار باشد که هر دو در محیطهای اپی ترمال رایج هستند. این داده ها روندی از سیالهای با شوری و دمای بالاتر، با چیرگی نهشت کوارتز، به سیالهای با شوری و دمای پایین تر، با چیرگی نهشت کلسیت، نشان می دهند. این روند سازگار با کاهش دما و شوری سیال همراه با تحول آن در طول زمان است.

دماهای همگن شدن تغییرات بزرگی نشان میدهد که میتواند ناشی از تغییر رژیم گرمایی در طول تشکیل رگه، نشت میانبار سیال و/یا به دام افتادن نسبتهای متفاوتی از فازهای مایع و بخار باشد. فرایند باریک شدن و قطعه قطعه شدن (Necking Down) نیز میتواند یک عامل احتمالی باشد (مقایسه شود با شدن (Alderton & Fallick, 2000). هیچ گونه آثاری از این فرایند در طول مطالعات میکروسکوپی مشاهده نشده است.

دادههای دماسنجی میکروسکوپی(میکروترمومتری) نشاندهنده وجود سیالی با شوری پایین (۷/ تا ۲۲۲ درصد وزنی معادل NaCl) است (جدول ۳). کانی شناسی کانسنگ و محتوی فلزی آن (نبود سولفیدهای فلزهای پایه) چنین فرضیهای را تأیید می کند. وجود چنین سیالی شاخص بیشتر کانسارهای اپی ترمال فلزات گرانبها است (Albinson et al., 2001; Hedenquist & Henley,1985). کانی شناسی رگهها و دگرسانی گرمابی (کائولینیت، سریسیت، کلریت، کوارتز، کلسیت و پیریت)، نبود آلونیت و شوری پایین سیال حاکی از تشکیل شدن از یک سیال کلریدی کمی قلیایی تا نزدیک به خنثی و حاوی H₂S و CO است (مقایسه شود با (Simpson, & Mauk, 2001).

پیریت کانی فلزی غالب و طلا ماده معدنی اصلی در محدوده طلای ارغش و فلزات پایه کمیاب هستند. ویژگی تک فلزی- تک کانیایی کانسنگ نشان می دهد که غلظت گوگرد کاهیده در محلول کانهزا مشابه یا کمتر از مقدار کل فلز آن بوده است(Ohmoto & Goldhaber, 1997). مقدار پایین فلز، با شوری پایین سیال گرمابی سازگار است، چرا که برای انتقال مقادیر بالایی از فلزهای پایه، به مقدار زیادی کلرید برای تشکیل کمپلکس نیاز است (Ohmoto & Goldhaber, 1997). شوری کم سیال، و کانی شناسی کانسنگ و دگرسانی پیشنهاد می کند کمپلکس ² دارا مسئول انتقال طلا در سامانه رگهای ارغش بوده است. نهشت طلا به صورت ذرات طلای آزاد در کوارتز و همچنین در پیریت، در نتیجه فرایندهای جوشش، برهم کنش سیال/سنگ و آمیختگی سیالها صورت گرفته است.

ارتباط مستقیم بین نهشت طلا و جوشش در اغلب سامانههای رگهای طلا در محدوده طلای ارغش مشخص است، بویژه در Au-III که بالاترین عیارهای طلا یافت شده است. رخداد جوشش به وسیله همزیستی فاز غنی از بخار و فاز غنی از مایع در میانبارهای سیال یک نمونه کلسیتی(R-ZK002)، وجود کلسدونی Au-II، Au-III، Au-III، می کوارتز و کلسیت در Au-II، Au-III، Au-III، م و Au-II، کلسیت تیغهای دروغ ریختی، برشهای گرمابی بویژه در III-Au سرانجام بافتهای پوسته گذاری نواری در II-Au و III می تایید می شود. این شواهد نشان می دهند که مقادیر Th اندازه گیری شده می تواند نشان دهنده دمای تشکیل رگه باشد و در نتیجه نیازی به تصحیح فشار نیست. این ویژگیها در واقع امکان انطباق دمای همگن شدن بر روی منحنی جوشش در نمودار (1971) Au-

عمق تشکیل رگههای کوارتز و کلسیت نسبت به سطح ایستابی دیرینه به کمک منحنیهای جوشش ایستابی (۱۹۲۱) Haas و نیز دمای همگن شدن میانبارهای سیال، با فرض اینکه جوشش در زمان تشکیل رگهها اتفاق افتاده، مشخص گشته است (شکل ۹). رگههای کانه دار کوارتز در Au-III در عمق ۸۷۵ تا ۲۵ متری زیر سطح ایستابی دیرینه تشکیل شده اند. بر اساس این شکل، عمق تشکیل کلسیت بین ۶۰۵ تا ۳۴۰ متر زیر سطح ایستابی دیرینه رخ داده است. البته باید توجه داشت تا زمانی که غلظت گازهای موجود در میانبارهای سیال به طور دقیق مشخص نشده است، بر آورد عمق تشکیل رگهها با عدم اطمینان همراه است (Simmons, 1991).

چنین طیف وسیعی برای عمق تشکیل رگههای کوار تز و کلسیت ممکن است باز تاب تغییر رژیم گرمابی در اثر مسدود شدن مجرای عبور سیال و تغییر فشارهای ایستابی به لیتوستاتیکناشیاز آن یابا تغییر در عمق سطح ایستابی دیرینه در ار تباط باشد (مقایسه شود با Simmons, 1991; Arribas et al., 1995; Albinson et al., 2000; John et al., 2003).

جوشش و در نتیجه خروج H₂S و CO₂ به فاز بخار، و سردشدن، سبب افزایش pH و ناپایداری کمپلکسهای بیسولفیدی طلا در محلول می شود (Drummond & Ohmoto, 1985; Moore et al., 2000).

تأثیر خروج CO₂ در افزایش pH، بیشتر از خروج H₂S است (Drummond & Ohmoto, 1985). این فرایند سبب فوق اشباع شدن سیلیس و نهشت سیلیس بی شکل و بلورین و دگرسانی آرژیلیک و کربناتی شده است. CO₂ باقیمانده در فاز مایع باعث تشکیل کلسیت به صورت سیمان

تشکیلدهنده برشهای گرمابی و نیز به صورت همرشدی با کوارتز در رگهها شده است.

وارد شدن _{CO2} به فاز بخار در هنگام جوشش، تراکم و جذب آن به درون سیال جوی سرد در سطوح بالاتر و نیز در حاشیه سامانه سبب تشکیل آبهای داغشده با بخار غنی از₂CO شد. محلول غنی از ₂CO با سنگهای درونگیر واکنش کرده و سبب دگرسانی های کربناتی و آرژیلیک گشته است (مقایسه شود با Simmons & Christensen,1994). افزایش اندک دمای این محلول آبگین غنی از CO₂ سبب اشباع شدن آن نسبت به کلسیت و نهشت انتخابی کلسیت شده است. این فرایند میتواند رخداد رایج رگههای کلسیت عقیم تأخیری در اطراف سامانههای رگهای Au-II، Au-III و Au-V را توضیح دهد (مقایسه شود با Simmons et al., 2000; Simmons & Christensen, 1994). رگەھا و كانى ھاى دگرسانی تشکیل شده به وسیله این سیالها فقیر از Au هستند، چرا که طلا نمی تواند در فاز بخار منتقل شود.(Reed & Spycher, 1985)تأثیر فرایند آمیختگی بر روی سیالهای کانهساز به وسیله روندهای موجود در دادههای شوری-T_h در کوارتز و کلسیت مشخص می شود که نشاندهنده آمیختگی بین سیال با دما و شوری بیشتر (سیال مادر) با سیال با دما و شوری کمتر (سیال داغ شده با بخار) است (شکل ۸). تأثیر برهم کنش سیال/سنگ در نهشت کانسنگ به وسیله رخداد طلا در دگرسانی مجاور رگه مشخص می شود.

As بافت و ساخت رگهها، کانی شناسی کانسنگ (فراوانی پیریت، غلظت بالای As و نبود سولفیدهای فلزات پایه)، شوری، دمای همگن شدن پایین سیال گرمابی و مجموعه کانی های دگرسانی از یک سو و سنگ میزبان ماگمایی پالئوژن در ارتباط با کمان آتشفشانی از سوی دیگر، بیانگر کانهزایی از نوع کانسارهای اپی ترمال سولفیدی شدن پایین تیپ فلزهای گرانبها است (مقایسه شود با 1987, Heald et al., 1987; Simmons & Christensen, 1994; Alderton & Fallick, 2000; Hedenquist et al., 2000

سپاسگزاری

بیشتر آنالیزها و مطالعات آزمایشگاهی با استفاده از فرصت مطالعاتی ا. اشرف پور در دانشگاه ساسکاچوان صورت گرفته است. از آقایان محمدجواد شمسا و بهروز برنا از سازمان زمینشناسی کشور برای فراهم کردن دسترسی به مغزههای حفاری و دادههای موجود کمال تشکر را داریم.



شکل ۱- نقشه ساده شده ساختاری ایران (تلفیقی از Alavi, 1991, 1996 و Stöcklin, 1968) با نمایش موقعیت ناحیه مورد مطالعه.



		Au-I	Au-II	Au-III	Au-IV	Au-V
Trenches	Samples Minimum Maximum Mean	99 0.004 18.3 0.5	66 0.02 13 1.1	687 0.004 27.5 0.64	81 0.03 17 1.5	135 0.002 29.6 0.4
Drill Holes	n Minimum Maximum Mean	131 0.001 6.5 0.3	167 0.001 2.6 0.1	601 0.002 82.8 0.8	158 0.001 1.5 0.8	- - -

جدول ۱- مقادیر بیشینه، کمینه و میانگین عیار طلا در سامانه های رگهای مختلف.

تمام مقادیر به ppm میباشند. نمونهها از گمانهها و ترانشهها به فواصل ۱ متر برداشته شدهاند و در آزمایشگاه شرکت توسعه علوم زمین آزمایش شدهاند.

تجزیه برای عناصر Au · Ab · Cu · Pb و Zn به روش طیف سنجی (اسپکترومتر) نشری و برای عناصر As · Hg و Sd به روش جذب اتمی بوده است (سازمان زمین شناسی کشور، پروژه طلای ارغش، ۱۳۸۰). در Au-V حفاری صورت نگرفته است.

جدول ۲- تجزیههای ریز کاو الکترونی کانیهای سولفیدی مختلف و ذرات طلای آزاد. مقادیر بیشینه، کمینه و (متوسط) برای تمام عناصر آورده شده است. مقادیر طلا بر حسب گرم در تن و دیگر مقادیر بر حسب درصد وزنی است. تعداد تجزیهها برای هر کانی در ستون اول در پرانتز نشان داده شده است. مقادیر حد حساسیت برای عناصر Co, Fe S , Au , Sb , As , Zn , Cu , Ni , ۵۰۰، ۵۰۰، ۵۰۰، ۵۰۰، ۴۵۰، ۱۰۰، ۴۵۰ گرم در تن است. "bdl" نشاندهنده مقادیر زیر حد تشخیص میباشد.

Elements	Fe	Co	Ni	Cu	As	Sb	Au	S	Total
Euhedral to anhedral	43.6-47.5	0.02-0.33	0.01-0.18	0.01-0.54	0.01-0.82	0.01-0.24	100>-431	52.8-54.7	98.3-101
Pyrite (Py-I) (n=34)	(45.8)	(0.07)	(0.04)	(0.15)	(0.18)	(0.06)	(252)	(53.2)	(99.3)
Framboidal Pyrite (Py-	41.7-46.6	0.02-0.08	0.01-0.03	0.01-0.44	0.44-6.3	0.23-1.2	100>-616	49.7-53.7	98.3-100.7
II)-Grey Bands (n=15)	(43.9)	(0.05)	(0.01)	(0.11)	(3.6)	(0.71)	(300)	(51.6)	(99.4)
Framboidal Pyrite (Py-	39.4-42	0.01-1.74	0.01-0.05	0.03-0.54	6.6-10.5	0.01-1.2	100>-963	42.0-50.9	95.5-100.5
II)-White Bands (n=16)	(41.1)	(0.15)	(0.03)	(0.22)	(8.3)	(0.36)	(423)	(49.0)	(99.1)
Arsenian Pyrite (Py-III)	38.3-45.9	0.02-0.16	0.02-0.6	0.009-0.92	1.2-7.9	0.04-1.1	120-1980	48.7-53.2	95.3-100.4
(n=8)	(42.5)	(0.06)	(0.2)	(0.32)	(5.5)	(0.59)	(718)	(50.1)	(99.0)
Late Barren Pyrite (Py- IV) (n=2)	45.1-46.3 (45.7)	bdl	bdl	bdl	bdl	bdl	bdl	53.1-53.7 (53.4)	98.9-99.4 (99.1)

Sample No.	Mineral	Vein system	Туре	Th (n)	Mean	Tm (n)	Wt. % NaCl equiv.
AR3-16	Quartz	Au-III	P, PS	186-350 (31)	283	-0.2 to -3.2 (8)	0.4 to 5.3 (2.1)
AR3-28	Quartz	Au-III	P, PS	203-334 (58)	279	-0.1 to -2.5 (10)	0.2 to 4.2 (2.2)
AR3-47	Quartz	Au-III	P, PS	198-357 (35)	285	-0.9 to -3.1 (8)	1.6 to 5.1 (3.2)
AR4-97	Calcite	Au-IV	P, PS	171-310 (61)	236	-0.1 to -1.9 (8)	0.2 to 3.2 (1.4)
AR4-118	Calcite	Au-IV	P, PS	194-301 (48)	266	0.0 to -0.9 (8)	0.0 to 1.6 (0.7)
AR5-76	Calcite	Au-V	P, PS	169-307 (60)	249	-0.1 to -1.5 (11)	0.2 to 2.6 (1.1)
AR5-74	Calcite	Au-V	P, PS	175-309 (50)	264	-0.4 to -1.4 (10)	0.7 to 2.4 (1.2)
ZK002-8	Calcite	Au-II	P, PS	182-313 (59)	268	-0.1 to -2.3 (13)	0.2 to 3.9 (1.9)

جدول ۳- دادههای میانبار سیال برای نمونههای کوارتز و کلسیت

تعداد اندازه گیریهای Th، Tm و نیز میانگین شوری در پرانتز نشان داده شدهاند. نمونه شماره 8-2K002 از گمانه حفاری در Au-II بر داشته شده است. دیگر نمونهها از رگههای سطحی برداشت شده است. X, X به ترتیب طول و عرض جغرافیایی را نشان میدهند.





شکل ۲- نقشه زمین شناسی محدوده طلای ارغش (ساده شده از نقشه شرکت توسعه علوم زمین، ۱۳۸۰). موقعیت نمونههای برداشته شده برای مطالعه میانبارهای سیال نشان داده شده است.





شکل ۴- تصاویر مربوط به نسل های مختلف پیریت و کانه های همراه. A) استیبنیت و پیریت فرامبوییدی همراه آن. B) همراهی مارکاسیت تیغهای و کالکوپیریت با پیریت نسل اول. C) ذرات طلای آزاد همراه با پیریت نسل اول در باطله کوارتز.D) تصویر پراکنش الکترونی پیریت فرامبوییدی با نوارهای هم مرکز غنی (سفید) و فقیر (خاکستری) از E. As) تصویر پراکنش الکترونی پیریت آرسنیکی که در حاشیه پیریت فقیر از آرسنیک قرار گرفته است. F) پیریت عقیم، بی شکل و تأخیری پرکننده شکستگی نسل چهارم. مقیاس در D, D, یک میکستگی میکرون می باشد. پیریت:y9; کالکوپیریت: cpy; مارکاسیت:the) استیبنیت:.stbn

1 Km





شکل ۶- A)میانبارهای سیال اولیه در یک زون رشدی در کلسیت با نسبتهای متفاوت بخار به مایع. B)دو میانبار اولیه بزرگ در کوار تز که به صورت جدااز هم قرار گرفتهاند. دیگر میانبارهای سیال در زونهای رشدی (P) و در شکستگیهای بسته شده (S) دیده می شود. C) همزیستی فاز غنی از مایع و غنی از بخار در میانبارهای سیال اولیه نمونه کلسیتی B-2K002-8) میانبارهای اولیه در زون رشدی کلسیت که به وسیله شکستگی بسته شده حاوی میانبارهای ثانویه قطع می شود. اولیه: P ثانویه: S؛ مایع : L؛ بخار: V





Minerals	Gold stage	Post-gold stage
Quartz		
Chalcedony		,
Calcite		
Euhedral to anhedral pyrite (Py-I)		
Framboidal pyrite (Py-II)	<u> </u>	
Arsenian pyrite (Py-III)	— —	
Anhedral barren pyrite (Py-IV)		ł
Chalcopyrite	·	
Marcasite	—	
Arsenopyrite	—	
Tetrahedrite-Tennantite	-	
Native Gold	—	
Refractory Au		
Chalcocite		— —
Fe oxides-hydroxides		
Kaolinite		
Sericite		

```
شکل ۵- توالی زایشی کانی های دگرسانی و کانه ها در محدوده طلای ارغش.
```



شکل ۷- نمودارهای تغییرات دمای همگن شدن در نمونههای مختلف کلسیت و کوارتز. بیشتر اندازه گیریها در کوارتز در محدودهٔ دمای بین ۲۷۵ و ۳۰۰ درجه سانتی گراد و در کلسیت در دماهای ۲۲۵، ۲۵۰ و ۲۷۵، ۳۰۰ و ۳۲۵ درجه سانتی گراد قرار گرفتهاند. WWW.SID.ir



کتابنگاری

اشر ف یور، ۱۳۸۶-و یژ گی های ژئو شیمیایی، کانی شناسی و دگر سانی محدوده طلای ارغش، جنوب غرب نیشابور، شمال شرق ایران، پایان نامه دکتری، دانشگاه شهید بهشتی. ۱۳۷ ص. يورلطيفي، ع.، ١٣٧٧ - گزارش نقشه زمين شناسي ناحيه ارغش (مقياس ١:٢٠٠٠). سازمان زمين شناسي ايران. شركت توسعه علوم زمين، ١٣٨٠ - نقشه زمين شناسي ناحيه ارغش (مقياس ١:٢٠٠٠). شمعانيان، غ.، ١٣٧٧- اكتشاف چكشي در منطقه ارغش، سازمان زمين شناسي كشور، ١٠٠ ص. کیوان فر، م.، عسگری، ا.، ۱۳۸۰ – گزارش نقشه زمین شناسی ناحیه ارغش (مقیاس ۱:۵۰۰۰)، سازمان زمین شناسی ایران.

References

Alavi M., 1991- Tectonic map of the Middle East (scale 1:5,000,000): Geological Survey of Iran.

Alavi, M., 1996-Tectonostratigraphic synthesis and structural style of the Alborz mountain system in northern Iran: Journal of Geodynamics, 21: 1-33.

Albinson, T., Norman, D.I., Cole, D. & Chomiak, B.- 2001, Controls on formation of low-sulfidation epithermal deposits in Mexico: Constraints from fluid inclusion and stable isotope data: Society of Economic Geologists Special Publication 8, 1-32.

Albinson, T., Norman, D.I., Cole, D. & Chomiak, B., 2001- Controls on formation of low-sulfidation epithermal deposits in Mexico: Constraints from fluid inclusion and stable isotope data: Society of Economic Geologists Special Publication 8: 1-32.

Alderton, D.H.M. & Fallick, A.E., 2000- The nature and genesis of gold-silver-tellurium mineralization in the Metaliferi Mountains of Western Romania: Economic Geology, 95: 495-516.

Arribas, A., Jr., Cunningham, C.G., Rytuba, J.J., Rye, R.O., Kelly, W.C., Podwysocki, M.H., McKee, E.H. & Tosdal, R.M., 1995- Geology, geochronology, fluid inclusions, and isotope geochemistry of the Rodalquilar gold alunite deposit, Spain: Economic Geology, 90, 795-822.

Ashrafpour, E., Ansdell, K. & Alirezaei, S, 2007- Carbon and Sulfur Isotope Variations in Arghash Gold Prospect, Southwest Neishabour, Northeastern Iran: Journal of Geoscience, Geological Survey of Iran (in press).

Brathwaite, R. & Faure, K., 2002- The Waihi epithermal gold-silver-base metal sulfide-quartz vein system, New Zealand: temperature and salinity controls on electrum and sulfide deposition: Economic Geology, 97: 269-290.

Drummond, S.E. & Ohmoto, H., 1985- Chemical evolution and mineral deposition in boiling hydrothermal systems: Economic Geology, 80: 126-147.

Haas, J.L., Jr., 1971- The effect of salinity on the maximum thermal gradient of a hydrothermal system at hydrostatic pressure: Economic Geology, 66, 940-946.
Heald, P, Foley, N.K. & Hayba, D.O., 1987- Comparative anatomy ofvolcanic-hosted epithermal deposits: Acid-sulfate and adularia-sericite types: Economic Geology, 82: 1-26.

Hedenquist, J. W., Arribas, A., Jr. & Gonzalez-Urien, E., 2000- Exploration for epithermal gold deposits: Reviews in Economic Geology, 13: 245-277.

Hedenquist, J.W. & Henley, R.W., 1985- Effect of CO2 on freezing point depression measurements of fluid inclusions: Evidence from active systems and application to epithermal studies: Economic Geology, 80: 1379-1406.

John, D., Hofstra, A.H., Fleck, R.J., Brummer, J.E. & Saderholm, E.C., 2003- Geologic setting and genesis of the Mule Canyon low sulfidation epithermal goldsilver deposit, North-Central Nevada: Economic Geology, 98, 425-463.

Moore, J.N., Powell, T.S., Heizler, M.T. and Norman, D.I, 2000- Mineralization and hydrothermal history of the Tiwi geothermal system, Philippines: Economic Geology, 95: 1001-1023.

Ohmoto, H. & Goldhaber, M.B., 1997- Sulfur and carbon isotopes: In H.L. Barnes (ed.), Geochemistry of hydrothermal ore deposits, 3rd ed., New York, John Wiley and Sons, 517-611.

Reed, M.H. & Spycher, N.F., 1985- Boiling, cooling, and oxidation in epithermal systems: a numerical modeling approach: Reviews in Economic Geology, 2: 249-272.

Roedder, E., 1984 - Fluid inclusions: Reviews in Mineralogy, Mineralogical Society of America, 644 p.

Simmons, S.F. & Christensen, B.W., 1994- Origins of calcite in a boiling geothermal system: American Journal of Science, 294: 361-400.

Simmons, S.F., 1991- Hydrologic implications of alteration and fluid inclusion studies in the Fresnillo district, Mexico: Evidence for a brine reservoir and a descending water table during the formation of hydrothermal Ag-Pb-Zn ore bodies: Economic Geology, 86, 1579-1602.

Simmons, S.F., Arehart, G., Simpson, M.P. & Mauk, J.L., 2000- Origin of Massive Calcite Veins in the Golden Cross, Low-Sulfidation Epithermal Au-Ag Deposit, New Zealand: Economic Geology, 95: 99-112.

Simpson, M.P. & Mauk, J., 2001- Hydrothermal alteration and hydrologic evolution of the Golden Cross epithermal Au-Ag deposit, New Zealand: Economic Geology, v. 96, p. 773-796.

Stöcklin, J., 1968- Structural history and tectonics of Iran: a review: American Association of Petroleum Geologists Bulletin, 52: 1229-1258.