

بررسی ژئوشیمی سنگ کل به منظور مطالعه و تفکیک دگرسانی‌های گرمابی منطقه پی‌جویی آهن-مس (پطلا)

کوهدم، ایران مرکزی

بهزاد مهرابی

دانشیار دانشکده علوم زمین، دانشگاه خوارزمی، تهران

ابراهیم طالع فاضل

دانشجوی دکتری زمین‌شناسی اقتصادی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه خوارزمی، تهران

امیر علی طباخ شعبانی

استادیار دانشکده علوم زمین، دانشگاه خوارزمی، تهران

تاریخ دریافت: ۹۳/۱/۱۷

تاریخ پذیرش: ۹۳/۳/۱۱

fazel_tale@yahoo.com

چکیده

سنگهای نفوذی میزبان کانه‌زایی آهن-مس (پطلا) در منطقه پی‌جویی کوهدم تحت تأثیر تبادلات جرمی رخداده در دگرسانی‌های سدیک (-کلسیک)، پتاسیک و کوارتز-کلسیت (±کلریت-سولفید) موجب تشکیل کانی‌سازی رگه‌ای-برشی از جنس کوارتز-هماتیت-طلاء شده است. دگرسانی سدیک (-کلسیک) در مجاورت رگه‌ها، دگرسانی پتاسیک با فاصله از آن و دگرسانی کوارتز-کلسیت (±کلریت-سولفید) بصورت پراکنده در رگه‌ها و سنگ میزبان کانی‌سازی تشکیل شده است. در این تحقیق از داده‌های ژئوشیمی سنگ کل نمونه سنگهای دگرسان و غیردگرسان معادل به منظور ارزیابی تبادلات جرمی، گرادیان ترکیبی و نسبت‌های عنصری مولار در تفکیک دگرسانی‌های گرمابی منطقه استفاده شده است. بر اساس این شواهد، دگرسانی سدیک (-کلسیک) در منطقه طی مرحله نخست با حضور آلبیت همراه با غنی‌شدگی نسبی عناصر Co و Cu , Fe_2O_3 , CaO , Na_2O , K_2O و MgO در مجاورت رگه‌ها و افق‌های معدنی کانه‌دار رخداده است. دگرسانی پتاسیک در مرحله دوم با کانی‌های شاخص ارتوز، کوارتز و کلسیت و غنی‌شدگی نسبی عناصر Sr و Y , Ba , MgO , CaO , Na_2O , Fe_2O_3 و K_2O با فاصله از رگه‌ها قابل تشخوص است. رخداد دگرسانی کوارتز-کلسیت (±کلریت-سولفید) نیز اغلب بصورت پراکنده در رگه‌ها با غنی‌شدگی نسبی عناصر Ce , La و Nd (از قبیل LREE) و تهی‌شدگی عناصر Na_2O , K_2O و Ba مشخص می‌شود. بر اساس مطالعه نسبت‌های عنصری مولار در دگرسانی‌ها، بیشترین نسبت $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$ متعلق به دایک‌های مافیک با میزان $1/4$ و فلزیک با مقدار $1/2$ است. همبستگی منفی میان غلاظت عناصر کانه‌ساز آهن و مس در مقابل نسبت عنصری مولار $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{K}$ گویای غنی‌شدگی این عناصر در رگه‌ها و افق‌های مافیک و فلزیک منطقه است. رخداد دگرسانی کانه‌ساز و ارتباط ژئوشیمیایی آنها با دگرسانی سدیک (-کلسیک) در منطقه است. بر مبنای شواهد پتروگرافی، ژئوشیمی سنگ کل و نسبت‌های عنصری مولار در سنگ‌های دگرسان منطقه پی‌جویی کوهدم می‌توان گفت بیشترین سهم دگرسانی سدیک (-کلسیک) در دایک‌های مافیک و فلزیک منطقه رخداده که این عامل موجب تحرك سیال گرمابی غنی از فلز و شکل‌گیری بخش مهمی از کانه‌زایی‌های رگه‌ای برشی آهن-مس (پطلا) مرتبط با این دایک‌ها شده است. بررسی این الگوی غنی‌شدگی فلزی مرتبط با ژئوشیمی دگرسانی در دایک‌های جنوب منطقه می‌تواند راهبردی برای ادامه عملیات پی‌جویی و ورود به مراحل اکتشافی بعدی در سایر کانی‌سازی‌های منطقه باشد.

کلمات کلیدی: دگرسانی گرمابی، ژئوشیمی سنگ کل، تبادلات جرمی، آهن-مس (پطلا)، منطقه پی‌جویی کوهدم

مقدمه

انارک در ایران مرکزی از جمله آنها است. منطقه پی‌جویی کوهدم در بخش شمالی مجموعه فلزیابی انارک با طول شرقی $5^{\circ} ۴۵'$ تا $۵^{\circ} ۵۳'$ و عرض شمالی $۳۳^{\circ} ۵۴'$ تا $۳۴^{\circ} ۰۱'$ ، در فاصله ۱۱۰ کیلومتری شمال شرق اردستان (استان اصفهان) قرار دارد. نخستین مطالعات اکتشافی و زمین‌شناسی منطقه کوهدم طی سال‌های ۱۹۷۵ تا ۱۹۸۱ با استفاده از نقشه‌های $1/۲۵۰۰۰$ (GSI, 1979) و $1/۱۰۰۰۰$ (GSI, 1981) کوهدم توسط کارشناسان روسی شرکت تکنواکسپورت (ژئومتل) انجام شده است. بر اساس مطالعات زمین‌شناسی و برداشت‌های ژئوفیزیکی انجام شده توسط شرکت تکنواکسپورت سه منطقه امیدبخش در منطقه کوهدم معرفی شده که دارای آنومالی‌های آهن، طلا و مس است. در سال‌های اخیر با ادامه عملیات پی‌جویی بیش از ۲۰۰۰ متر حفاری مغزه‌گیری در منطقه انجام شده که تناژ ۵۰ تن طلا با عیار تقریبی 3 گرم در تن برای آن تخمین زده می‌شود (شرکت تهیه و تولید مواد معدنی ایران، ۱۳۸۸). امروزه با استفاده از تصاویر ماهواره‌ای ASTER و ژئوشیمی ایزوتوپ‌های پایدار (O , H , S) برای بررسی و تفکیک پهنه‌های دگرسانی در یک کانسar استفاده می‌شود

طی جایگیری توده نفوذی و صعود محلول‌های داغ، اختلاط فازهای گاز و آبگین در سیال گرمابی در هنگام مواجهه با سنگ‌های دربرگیرنده منجر به تغییرات یون‌های H^+ و OH^- و مواد فرار شامل B , F و CO_2 و در نتیجه عدم تعادل سیال می‌شود. این واکنش‌ها در مرحله نخست موجب کاهش نظم، رخداد واکنش‌های گرمگیرین بین یون‌های مختلف و سنگ دربرگیرنده شده که این تبادلات یونی خود موجب تغییرات حجم، جرم و چگالی سنگ می‌شود که اساس مطالعات تعادلات جرمی و مباحث ترمودینامیک را تشکیل می‌دهد. پوسته ایران به عنوان بخشی از کمریند پرخورده کوهزاد آلب-هیمالیا میزبان توده‌های نفوذی مرتبط با فرورانش فراوانی است که سیالات گرمابی منشأ گرفته از این توده‌ها با حجم بالا موجب رخداد واکنش‌های متقابل آب به سنگ، تبادلات جرمی وسیع و شکل‌گیری گرمابی دگرسانی‌های گرمابی مختلفی شده که بررسی آنها به عنوان کلیدی در ردیابی و شناسایی رخدادهای معدنی محسوب می‌شود. کمریند ارومیه-دختر با راستای شمال‌غرب-جنوب‌شرق در امتداد کوهزاد زاگرس، میزبان دگرسانی‌ها و ذخایر گرمابی فراوانی است که مجموعه فلزیابی

نبوی و همکاران (۱۳۶۳)، خلعتبری (۱۳۷۱)، سامانی (۱۳۷۲)، Bagheri and Stampfli (2008) Znachi et al. (2009) و سرجوقیان (۱۳۹۱) بر روی آن انجام شده است. کارشناسان روسی شرکت تکنواکسپورت، زون انارک را به شش بلوک تقسیم می‌کنند که منطقه کوهدم در بلوک شمال غربی این مجموعه قرار می‌گیرد. منطقه مورد مطالعه بخشی از کمریند آتششانی-نفوذی ارومیه-دختر به سن ائوسن است. توده گرانودیوریتی کوهدم به سن ائوسن میانی بالایی (۴۷ میلیون سال) و وسعت تقریبی ۴۰ کیلومتر مربع در سنگ‌های دگرگونه پالوزوئیک-مزوزوئیک، آهک‌های کرتاسه و واحدهای آتششانی-نیمه‌نفوذی ائوسن، نفوذ کرده است (شکل ۱). بر اساس سن سنجی K/Ar بر روی کانی‌های آمفیبول و میکا در واحدهای فیلیت و شیست دگرگونه توسط Znachi et al. (2009) سن معادل ۲۰۸ تا ۲۲۲ میلیون سال (تریاپس بالایی) بدست آمده که این واحدها به عنوان قدیمی‌ترین واحدهای سنگی منطقه محسوب می‌شوند. واحدهای دگرگونه اغلب در غرب با تولیت کوهدم رخمنون دارند (شکل ۱). آهک‌های ضخیم تا متوسط لایه کرم تا قوههای رنگ کرتاسه در منطقه مورد مطالعه اغلب در بخش‌های نزدیک به توده نفوذی کوهدم دچار تغییر ترکیب شیمیایی و کانی‌شناسی شده که موجب تشکیل اسکارن، سنگ آهک بلورین و در موارد مرمر به ویژه در بخش‌های جنوبی با تولیت کوهدم شده است. کانی‌سازی اسکارن آهن کوهدم ۳ مرتبط با واحدهای سنگی کرتاسه در منطقه رخداده است (شکل ۱). سنگ‌های آتششانی-نیمه‌نفوذی ائوسن زیرین در منطقه مشکل از واحدهای سنگی آندزیت و بازالت است که توسط سنگ‌های ریولیت، ریوداست، توف و ایگنومبریت بطوط ناپیوسته پوشیده شده است. یکی از خصوصیات بارز منطقه کوهدم فراوانی دایک‌های اسیدی و مافیک در بخش‌های مختلف منطقه است که بیشترین فراوانی آن در بخش‌های جنوب منطقه و مرکز با تولیت کوهدم مشاهده می‌شود (شکل ۱). مطالعات این تحقیق حاکی از آنست که شکل‌گیری این دایک‌ها نقش مهمی در تحرک سیال گرمابی و رخداد عناصر فلزی پایه (سرپ و روی، آهن، مس) و با ارزش (طلا و نقره) در بخش‌های مختلف داشته است (شکل ۱). در منطقه پی‌جوبی کوهدم بر پایه عملیات‌های اکتشافی انجام شده است (Technoexport, 1981). سه منطقه کانه‌زایی معرفی شده است که شامل آنومالی‌های کوهدم ۱ (کانسنگ رگه‌ای کوارتز-هماتیت-طلا)، کوهدم ۲ (کانسنگ رگه-رگچه‌ای و افشار فلات پایه-لتگستن-مولیبدن) و کوهدم ۳ (کانسنگ اسکارنی آهن) است (شکل ۱). بیشترین حجم و عیار کانی‌سازی طلا (تا بیش از ۵۰ گرم در تن) در منطقه پی‌جوبی کوهدم ۱ رخداده که در این پژوهش مورد بررسی قرار گرفته است.

(نجفیان و همکاران، ۱۳۹۱؛ افشونی و همکاران، ۱۳۹۲). هدف از این مطالعه بررسی ژئوشیمی سنگ کل، تبادلات جرمی دگرسانی و نسبت‌های عنصری مولار در سنگ‌های دگرسان منطقه پی‌جوبی کوهدم است که به منظور دستیابی به یک گردابیان ترکیبی در مجاورت کانی‌سازی‌های رگه‌ای کوارتز-هماتیت-طلا انجام شده است. برای دستیابی به این اهداف از داده‌های ژئوشیمیایی سنگ کل نمونه‌های دگرسان و غیردگرسان معادل، شواهد کانی‌شناسی و ساخت و بافت سنگ‌های دگرسان استفاده شده است.

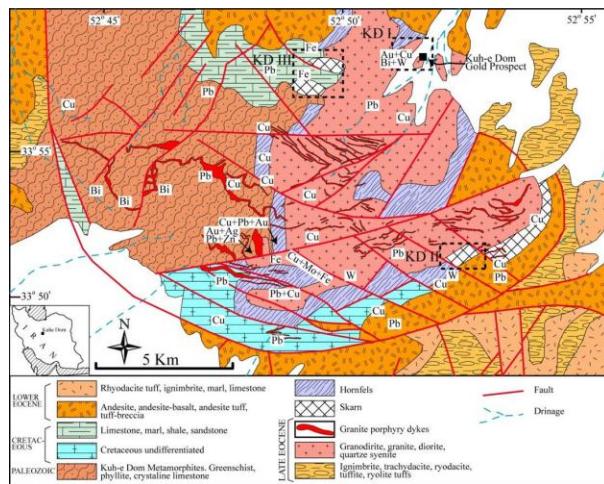
روش مطالعه

به منظور بررسی ژئوشیمی سنگ کل نمونه سنگ‌های دگرسان و غیردگرسان معادل، تعداد ۵۰ نمونه از واحدهای سنگی دگرسان و آذرین غیردگرسان برداشت شده که با انتخاب نمونه‌های مناسب تعداد ۴۰ مقطع نازک در دانشگاه خوارزمی تهران تهیه شد. این مقاطع با استفاده از میکروسکوپ عبوری-بازتابی زایس، مدل Axioplan2 در آزمایشگاه دانشگاه خوارزمی تهران مورد مطالعه قرار گرفتند. پس از مطالعه پتروگرافی، تعیین کانی‌های دگرسان و تشخیص سنگ اولیه، از میان ۴۰ نمونه مطالعه شده تعداد ۳۲ نمونه پس از عملیات آماده‌سازی با استفاده از روش‌های دستگاهی مورد تجزیه قرار گرفتند. تجزیه‌ها با استفاده از دستگاه فلورسانس اشعه ایکس (XRF) و طیف‌سنج جرمی پلاسمای جفت‌شده القایی (ICP-MS) به ترتیب در دانشگاه خوارزمی تهران و AcmeLabs کانادا با استفاده از گروه ۱T-MS تجزیه شدند که اطلاعات کامل آن در سایت www.acmelab.com موجود است. نتایج این تجزیه‌ها در جداول ۱ و ۲ ارائه شده است. همچنین تعداد ۴۰ نمونه پودرسنگ از هاله‌های دگرسانی مختلف به منظور تشخیص کانی‌های دگرسان، توسط تجزیه دستگاهی پراش اشعه ایکس (XRD) در بخش کانی‌شناسی مرکز تحقیقات فراوری مواد معدنی ایران مورد تجزیه قرار گرفتند. علاوه براین به منظور تعییر و تفسیر داده‌ها شامل بدست آوردن روابط جرمی میان عناصر و همچنین رسم نمودارهای مولار از نرم افزارهای آماری-گرافیکی Origin و SPSS استفاده شده است.

منطقه پی‌جوبی آهن-مس (طلا) کوهدم

زمین‌شناسی

مجموعه فلززایی انارک در بخش میانی ایران مرکزی، از شمال به ادامه بخش غربی گسل درونه، از جنوب غربی به زون افیولیتی نایین-زواره و از جنوب به فروافتادگی نایین-انارک محدود می‌شود. منطقه انارک از دیرباز با خصوصیات فلززایی، ماقماتیسم، تکتونیک و دگرگونی خاصی شناخته می‌شود که مطالعات متعددی توسط



شکل ۱. نقشه زمین‌شناسی-فلززایی منطقه کوهدم که در آن توزیع عناصر مختلف و زون‌های کوهدم ۱ تا ۳ در آن نشان داده شده است (ربیعی، ۱۳۸۸).

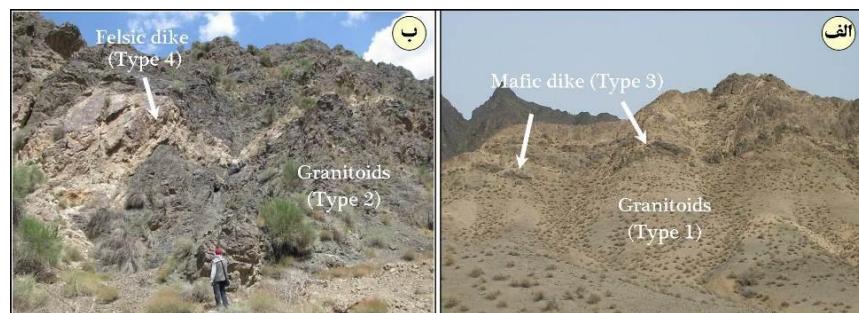
فلدسپارپاتاسیم (۱۲ تا ۳۰٪)، هورنبلاند (۱۰ تا ۲۰٪)، کوارتز (۵ تا ۱۰٪) و بیوتیت (۲ تا ۱۰٪) است. کانی‌های فرعی نیز شامل اسفن، زیرکن، موسکوویت (سریسبیت)، کلسیت و کانی‌های تیره است که کمتر از ۵ درصد حجم سنگ را به خود اختصاص می‌دهند. بافت‌های گرانولار (همسان‌دانه)، آنتری‌پاپکیوی (فراگیری آلبیت توسط فلدسپارپاتاسیم)، پوپکیلیتیک و پورفیریتیک مهمترین بافت‌های مشاهده شده در گرانیتوئیدها است (شکل ۳الف و ب). با استفاده از خصوصیات ژئوشیمیایی و بی‌هنجاری Eu در نمودار بهنجار شده نسبت به کندریت (توسط McDonough and Sun, 1995) دست کم دو نوع گرانیت مختلف تشخیص داده شد (شکل ۴). این سنگ‌ها در منطقه از فراوانی بالای برخوردار بوده و از دیدگاه پتروگرافی و خصوصیات کانی‌شناسی دارای اشتراکات زیادی با یکدیگر هستند.

سنگ‌شناسی توده نفوذی کوهده

بر اساس مجموعه شواهد صحرایی (شامل روابط متقاطع بین واحدهای سنگی)، شواهد توصیفی و خصوصیات بافتی و ساختی سنگ‌ها و استفاده از ژئوشیمی عناصر کمیاب و نادرخاکی و بهنجار کردن نمونه‌ها به کندریت چهار نوع واحد سنگی مجزا شامل واحد گرانیتوئیدی (شامل دو نوع ۱ و ۲)، واحد دایک مافیک (نوع ۳) و واحد دایک فلزیک (نوع ۴) در منطقه کوهده تشخیص داده شد (شکل ۴).

گرانیتوئیدها

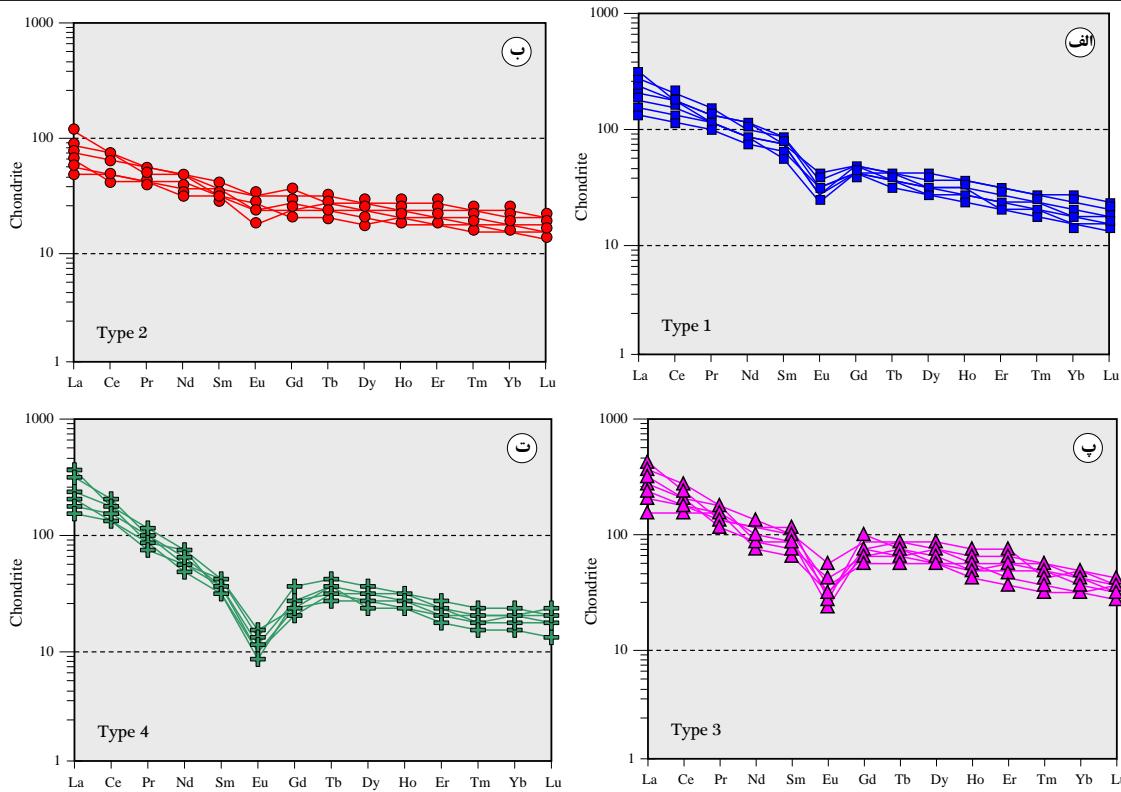
گرانیتوئیدها در منطقه مشکل از گرانوپورتیت، مونزوگرانیت و کوارتزمونزونیت با ظاهر خاکستری روشن، گوشتی و سفید قابل مشاهده‌اند که ابعاد بلورها در آنها بین ۰/۵ تا ۱ میلیمتر در تغییر است. کانی‌های اصلی در آنها شامل پلازیوکلаз (۳۰ تا ۶۵٪)،



شکل ۲. تصاویر صحرایی از واحدهای سنگی منطقه کوهده شامل، (الف) دایک‌های مافیک نوع ۳ با راستای شرقی-غربی در میزان واحد گرانیتوئیدی نوع ۱ (دید به شمال)، (ب) دایک اسیدی نوع ۴ در میزان گرانیتوئیدهای نوع ۲



شکل ۳. تصاویر میکروسکوب نوری عبوری از سنگ‌های مختلف منطقه شامل، (الف) بافت گرانولار گرانیت با حضور کانی‌های بیوتیت، هورنبلاند، پلازیوکلاز، کوارتز و فلدسپارپاتاسیم، (ب) بافت آنتری‌پاپکیوی در گرانیتوئیدهای نوع ۱ با حضور فلدسپارپاتاسیم در حاشیه آلبیت، (پ) دایک مافیک با درشت بلورهای کلینوپیروکسن و پلازیوکلاز در زمینه کانی‌های ریزبلور پلازیوکلاز و بیوتیت، (ت) دایک مافیک با بافت گرانولار هم بعد مشکل از بلورهای پیروکسن، پلازیوکلاز و بیوتیت که در آن کانی‌های تیره بصورت ادخال در پیروکسن‌ها بدام افتاده است، (ث) دایک فلزیک با بافت گرانیت خورده شده درشت بلور پلازیوکلاز که همراه درشت بلورهای کوارتز و کانی تیره در زمینه دانه‌ریز قابل مشاهده است، (ج) دایک فلزیک با بافت پورفیریتیک مشکل از درشت بلورهای پلازیوکلاز، فلدسپارپاتاسیم و بیوتیت که به همراه کوارتزهای پلی‌کریستالین مشاهده می‌شود. حروف اختصاری: Cpx-کلینوپیروکسن، Qtz-کوارتز، Pl-پیروکسن، Bt-بیوتیت، Op-اوپال، Kfs-فلدسپار پاتاسیم، Ab-آلبیت.



شکل ۴. نمودارهای عنکبوتی بهنجار شده نمونه‌ها نسبت به کدریت توسط McDonough and Sun (1995) شامل، (الف) سنگ‌های گرانیتوئیتدی نوع ۱، (ب) سنگ‌های گرانیتوئیشدی نوع ۲، (پ) دایک‌های مافیک نوع ۳ و (د) دایک‌های فلسیک نوع ۴

است. این سنگ‌ها اغلب ظاهر پورفیری داشته که بطور جزیی در بخش‌های کلریتی شده است. از لحاظ کانی‌شناسی دایک‌های اسیدی متشکل از کانی‌های فلدسپارپاتیسم (۳۰ تا ۴۳٪)، پلازیوکلаз (۲۰ تا ۳۰٪)، کوارتز (۱۵ تا ۲۳٪)، بیوتیت (۸ تا ۱۴٪) و بطور ناچیز هورنبلاند (کمتر از ۵٪) است. پلازیوکلازها با بافت حاشیه خودده و کوارتزها اغلب بصورت تجمعات بلوری حفره پرکن با بافت پلی‌کریستالن مشاهده می‌شود (شکل ۳ و ج).

فلدسپارپاتیسم و پلازیوکلاز فراوانترین کانی‌های سنگ هستند. اگرچه برخی از دایک‌های میکروگرانیتی پورفیری حاوی بیش از ۹۰ درصد درشت‌بلور کوارتز و مقادیر کمتری فلدسپارپاتیسم، پلازیوکلاز و بیوتیت هستند.

کانه‌زایی

بر اساس مطالعات اکتشافات رئوفیزیکی توسط Technoexport (1981) تعداد ۱۰ زون کانه‌دار در کوهدم ۱ شناسایی شده که در آن تعداد ۵ افق معدنی کوارتز-هماتیت-تسوگفید به صورت رگه‌ای تا عدسی‌شکل با ماهیت اپی‌ژنتیک و امتداد شمال‌شرق-جنوب‌غرب در میزان مجموعه سنگ‌های نفوذی-نیمه‌نفوذی (ائوسن بالی) کوهدم تشخیص داده شد (شکل ۵). در این منطقه ماده معدنی (رگه‌های ۱ تا ۵) به موازات یکدیگر با امتداد تقریبی ۵۰ تا ۷۰ درجه شمال‌شرقی و شیب ۶۰ تا ۷۰ درجه به سمت جنوب‌غرب تشکیل شده است. این رگه‌ها بطور تقریبی دارای درازای بین ۴۰ تا ۳۰۰ متر، عمق قائم ۳۰ متر و ضخامت کمینه ۰/۵ تا بیشینه ۱۵ متر (متوسط ۵ متر) با عیار متوسط ۲۱ درصد آهن هماتیتی هستند. در این میان رگه شماره ۱ (شکل ۵) به عنوان بزرگترین و غنی‌ترین افق معدنی این منطقه با طول تقریبی ۳۰۰ متر و ضخامت ۱۵ تا ۳۰ متر، دارای عیار متوسط ۵ گرم در تن تلا است (Technoexport, 1981).

دایک‌های مافیک

دایک‌های مافیک با ضخامت کمتر از ۱ متر و درازای ۱ تا بیش از ۱۰۰ متر با ترکیب فنولیت، بازانیت و تراکی‌آندریت در منطقه کوهدم رخمنون دارند (شکل ۲). این دایک‌ها با رنگ ظاهری قهوه‌ای تا سیب‌تیره و اغلب روند شرقی-غربی شناخته می‌شوند که دارای ابعاد بلوری ریز تا متوسط بلور هستند. فراوانی دایک‌های مافیک در منطقه به مرتب از دایک‌های فلسیک کمتر است. از لحاظ کانی‌شناسی متشکل از درشت بلورهای کلینوپیروکسن (۵۰ تا ۶۰٪)، پلازیوکلاز (۵ تا ۱۵٪) و زمینه حاوی میکروولیت‌های پلازیوکلاز، پیروکسن، آمفیبول، بیوتیت، فلدسپارپاتیسم و کانی‌های تیره بین ۱۰ تا ۳۰٪ هستند (شکل ۳پ). دایک‌های مافیک در منطقه دارای بافت‌های آفانیتیک (ریزبلور) تا پورفیریتیک (درشت بلور در زمینه ریزبلور) هستند که پلازیوکلاز در آنها به عنوان درشت بلور اصلی بصورت بلورهای نیمه‌شکل دار و کشیده دارای ابعاد تقریبی ۰/۳ میلیمتر است. بلورهای کلینوپیروکسن اغلب بصورت نیمه خودشکل فراوانترین کانی مافیک در این دایک‌ها هستند که در مواردی کانی‌های تیره با ابعاد کوچکتر از ۰/۲ میلیمتر را در بر گرفته‌اند (شکل ۳ت).

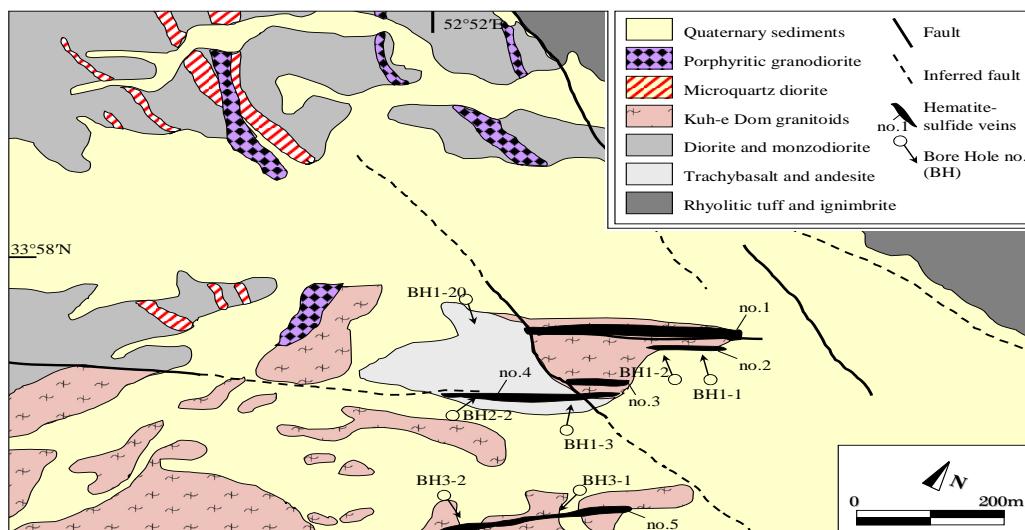
دایک‌های فلسیک

دایک‌های اسیدی در منطقه کوهدم با راستای شرقی-غربی تا شمال‌غربی-جنوب‌شرقی متشکل از میکروگرانیت پورفیری، میکروگرانوپیوریت پورفیری و آپلیت هستند (شکل ۲). این سنگ‌ها از لحاظ حجمی تقریباً ۱۰ درصد سنگ‌های منطقه را بخود اختصاص داده‌اند. رنگ آنها در ظاهر کرم تا خاکستری کم است که فراوانی آنها همراه با دایک‌های مافیک در جنوب کوهدم از سایر بخش‌ها بیشتر است (شکل ۱). ضخامت این دایک‌ها از ۰/۵ تا بیش از ۲۰ متر در تغییر بوده ولی اغلب بین ۵ تا ۶ متر

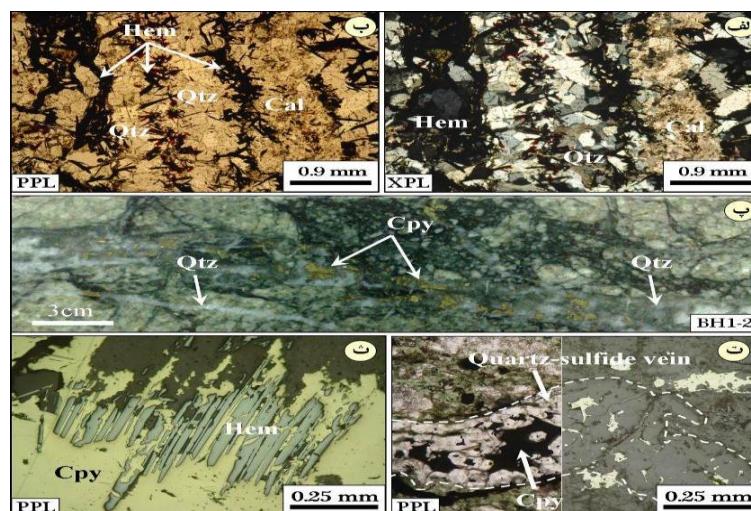
پتروگرافی رگه‌ها

فراوانی نسبی ۲۰ درصد بصورت افسان تا رگچه‌ای اغلب همراه با تجمعات بلوری هماتیت در میزبان کانی‌های کوارتز و کلسیت تشکیل شده‌اند (شکل ع). مهمترین کانی‌های سولفیدی در رگه‌ها به ترتیب شامل کالکوپیریت (۱۰ درصد) و پیریت (۳ درصد)، کانه‌های برونزاد مس (۳ درصد)، ایمپلکتیت (۲ درصد) و مقادیر اندکی مولیبدنیت (کمتر از ۱ درصد) است (شکل عت و ث). طلا نیز بصورت آزاد با اندازه متوسط ۴۰ میکرون در میزبان کالکوپیریت و هماتیت مشاهده شد. مهمترین کانه‌های برونزاد در رگه‌ها شامل کالکوپیریت، کوولین، دیژنیت، ملاکیت، آزویریت و گوتیت است. کانی‌های تورمالین، مگنتیت، کلسیونی و کلریت نیز بطور ناچیز (کمتر از ۲ درصد) در نمونه‌ها تشخیص داده شد. با توجه به مطالعه ذکر شده مراحل کانی‌سازی در منطقه بی‌جوبی کوهدم به همراه رخداد دگرسانی‌های مختلف در (شکل ۷) نشان داده شده است.

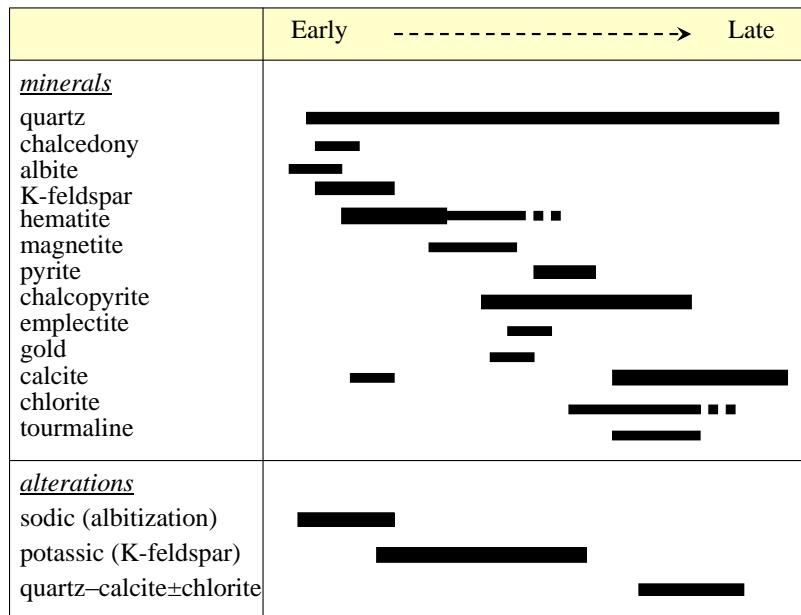
همانطور که اشاره شد تعداد ۵ رگه معدنی کوارتز-هماتیت-سولفید با راستای شمال‌شرق-جنوب‌غرب و ساخت و بافت پرکننده فضای خالی در میزبان سنگ‌های نفوذی منطقه تشکیل شده است. کوارتز به عنوان فراوانترین کانی در رگه‌ها با فراوانی تقریبی ۴۰ درصد اغلب همراه هماتیت و کانه‌های برونزاد و برونزاد سولفیدی تشکیل شده که توسط کانی‌های دگرسان مختلف همراهی می‌شود. ساخت و بافت‌های مشاهده در کوارتزهای منطقه شامل، بافت‌های قشری (crustiform)، کلوفورم (colloform)، برشی، حفره‌دار و رگه-رگچه‌ای است (شکل عالف و ب). پس از کوارتز، هماتیت‌های تیغه‌ای یا اسپکیولار به عنوان فراوانترین کانی تشکیل دهنده رگه‌ها اغلب به همراه کوارتزهای شفاف تا سفید با فراوانی تقریبی ۳۰ درصد در رگه‌ها به عنوان کانه اصلی در منطقه محسوب می‌شود. کانی‌سازی هماتیت به صورت پراکنده و بلورهای تجمیعی بصورت همرشدی با کوارتزهای هگزاگونال تشکیل شده است. کانی‌های سولفیدی با



شکل ۵. نقشه زمین‌شناسی ساده شده منطقه کوهدم ۱ که در آن ۵ افق معدنی کوارتز-هماتیت-سولفید با راستای شمال‌شرق و شیب به سمت جنوب‌غرب در امتداد یکدیگر تشکیل شده‌اند. شماره نقاط حفاری و رگه‌ها در شکل ذکر شده است (با تغییرات از ۱۹۸۱، Technoexport).



شکل ۶. تصاویر میکروسکوپی و نمونه‌دستی از ساخت و بافت کانی‌سازی در منطقه شامل، الف و ب) بافت قشری مشکل از نوارهای کوارتز-کلسیت و ردیف‌هایی از هماتیت تیغه‌ای بصورت موازی در میان آنهای، پ) کانی‌سازی افسان سولفیدی کالکوپیریت و پیریت در میزبان رگه کوارتز برشی (گمانه شماره ۲ BH1-2 از عمق ۸۸ متر، ت) کانی‌سازی رگه‌ای کوارتز-سولفیدی (همراه ذرات پراکنده کالکوپیریت)، ب) دستجات موازی تیغه‌ای هماتیت در میزبان کالکوپیریت. حروف اختصاری: Cal-کلسیت، Qtz-کوارتز، Hem-هماتیت، Cpy-کالکوپیریت.



شکل ۷. مراحل رخداد کانی‌ها و دگرسانی همراه در منطقه بی‌جوبی کوهدم، ضخامت خطوط نشان دهنده فراوانی است.

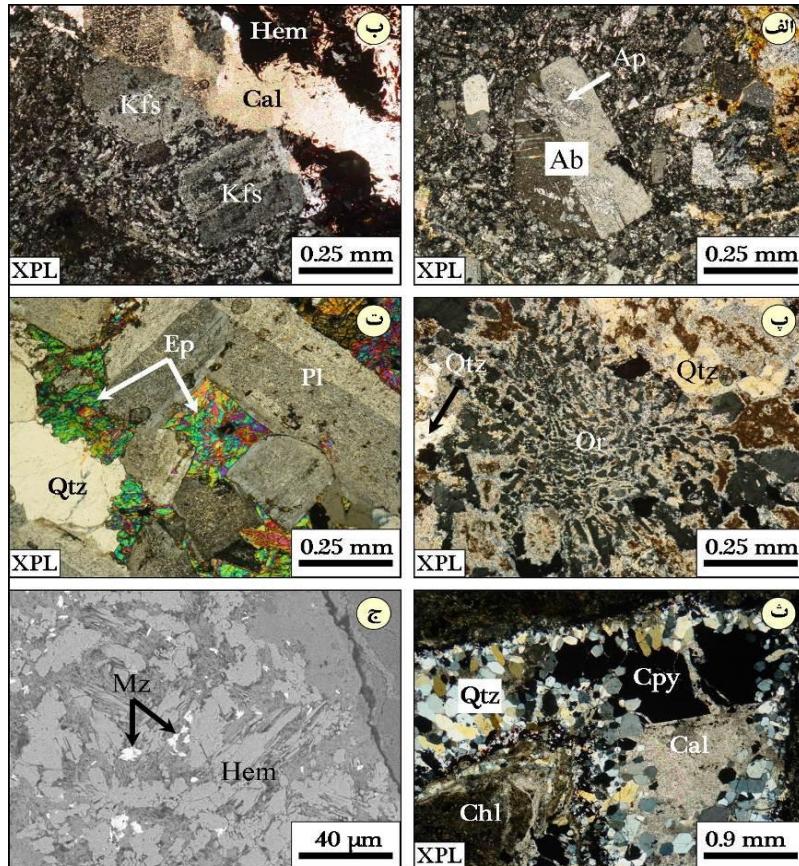
دگرسانی پتاسیک
 دگرسانی پتاسیک با مقدار متوسط K_2O بیش از ۷ درصد وزنی در سنگ‌های گرانیتوئیدی نوع ۲ قابل تشخیص است (جدول ۱). علاوه بر این، نسبت عناصر آلکالی K_2O/Na_2O+CaO در این سنگ‌ها در حدود ۲/۷ بست آمد که گویای غنی‌شدگی بالای پتاسیم در این آنها است. کانی‌های دگرسانی در این مجموعه با حضور ارتوز، کوارتز، کلسیت، آپاتیت، کلریت و زیرکن مشخص می‌شود. زمینه سنگ در این دگرسانی متشکل از کانی‌های ریزبلور کوارتز، کلسیت و کلریت است. دگرسانی پتاسیک در سنگ‌های گرانیتوئیدی نوع ۲ با حضور بافت گرافیکی متشکل از کوارتز-ارتوز-شناخته می‌شود (شکل ۸پ) که بر روی دگرسانی مرحله اول تحمیل شده و آن راقطع کرده است. در برخی از نمونه‌ها سنگ‌های گرانیتوئیدی در نتیجه رخداد دگرسانی مجموعه کانی‌های کلسیت، کلریت و اپیدوت حضور دارد که مشابه دگرسانی پروپیلیتیک است (شکل ۸ت).

کانی‌شناسی دگرسانی
 استفاده از شواهد کانی‌شناسی و بافت و ساخت هاله‌های دگرسانی عامل مهمی در بررسی ماهیت ژئوشیمی سیال و ساختهای آب به سنگ دارد. بر مبنای مشاهدات کانی‌شناسی، دست کم سه نوع دگرسانی مجزا در منطقه کوهدم و بویژه اطراف رگه‌های کوارتز-هماتیت سولفیدی مشاهده شد که توزیع آنها در اطراف رگه‌ها با منطقه‌بندی معینی همراه است. این دگرسانی‌ها شامل، دگرسانی سدیک (آلبیتی‌شدن) در مجاورت رگه‌های کانه‌ساز، دگرسانی پتاسیک با فاصله از کانی‌سازی رگه‌ای و دگرسانی کوارتز-کلسیت (±کلریت-سولفید) به همراه غنی‌سازی آهن، است.

دگرسانی سدیک (-کلسیک)
 دگرسانی سدیک (-کلسیک) در دایک‌های مافیک و فلزیک نوع ۳ و ۴ با مقدار متوسط Na_2O بیش از ۵ درصد وزنی مشخص می‌شود (جدول ۱). همچنین نسبت عناصر آلکالی Na_2O/K_2O+CaO نیز در این سنگ‌ها در حدود ۱/۵ است که گویای غنی‌شدگی سدیم در دایک‌های دگرسان شده منطقه است. این نسبت در سنگ‌های دگرسان دیگر اغلب کمتر از ۱ است (جدول ۱). در این دایک‌ها درشت بلورهای آلبیت با ابعاد بیش از 0.3×0.3 میلیمتر همراه با بلورهای سوزنی آپاتیت و روتیل‌های ریز با ابعاد کوچکتر از 0.1×0.1 میلیمتر بطور پراکنده در زمینه سنگ مشاهده شد (شکل ۸الف). علاوه بر این، درشت بلورهای فلنسپارپتاسیم به مقدار کمتر در این دگرسانی مشاهده شد که اغلب توسط سریسیت‌های ریز بلور در مرکز و حاشیه جانشین شده و در مواردی این بلورها توسط رگه‌های تأخیری کلسیت-هماتیت قطع شده‌اند (شکل ۸ب). همچنین در دایک‌های مافیک نوع ۳ که حاوی کانی‌های تیره بیوپیت و آمفیبیول است، این کانی‌ها اغلب طی دگرسانی سدیک (-کلسیک) به مجموعه کربناته از قبیل کلسیت و آنکریت تبدیل شده و توسط این کانی‌ها جانشین شده است.

جدول ۱. داده‌های تجزیه دستگاهی ژئوشیمی سنگ کل از نمونه‌های سنگی دگرسان منطقه کوهدم، ND-عدم آشکارسازی

شماره نمونه	جنس سنگ	تیپ	AK3120	AK3110	AK3100	AK3090	AK3080	AK3070	AK3060	AK3050	AK3040	AK3030	AK3020	AK3010
			ریولیت	ریولیت	ریولیت	آندریت	بازالت	بازالت	گرانیت	موزنونیت	گرانیت	گرانیت	گرانیت	گرانیت
			۴	۴	۴	۳	۳	۳	۲	۲	۲	۱	۱	۱
۷۲/۶	۷۳/۲۱	۷۰/۱۴۳	۵۴/۴۳	۵۲/۰۵	۵۳/۳۳	۶۵/۱۷	۶۳/۰۲	۶۴/۴۳	۶۴/۲۲	۶۶/۰۲	۶۳/۶۵	wt.%	SiO ₂	
۰/۸۷	۰/۵۶	۰/۷۶	۰/۸۷	۱/۰۵	۱/۱۲۳	۰/۲۰	۰/۲۴	۰/۲۲	۰/۶۵	۰/۳۳	۰/۵۲		TiO ₂	
۱۱/۴۳	۱۱/۵۴	۱۰/۱۲۲	۱۴/۶۷	۱۶/۰۲	۱۵/۴۰	۱۵/۳۴	۱۵/۲۷	۱۶/۰۳	۱۴/۳۴	۱۵/۰۷	۱۳/۲۳		Al ₂ O ₃	
۴/۸۵	۴/۴۳	۴/۰۴	۷/۲۳	۶/۱۲۳	۸/۰۵	۱/۰۱	۰/۳۴	۰/۵۵	۵/۴۸	۴/۲۱	۶/۵۵		Fe ₂ O ₃ ^a	
۰/۸۹	۰/۵۹	۰/۷۶	۰/۸۶	۰/۷۲	۰/۰۵	۰/۰۶	۰/۰۲	۰/۰۳	۰/۰۸	۰/۰۲	۰/۰۱		MnO	
۰/۴۸	۰/۲۷	۰/۰۲۲	۲/۱۲	۲/۱۳	۲/۰۷	۰/۸۴	۱/۶۶	۱/۳۲	۲/۴۲	۲/۰۶	۳/۲۱		MgO	
۰/۹۸	۱/۴۳	۱/۰۲۲	۴/۰۴	۵/۰۴۳	۶/۱۲	۱/۰۲	۰/۹۴	۵/۰۶	۵/۰۲	۴/۰۶			CaO	
۴/۳۴	۴/۷۶	۵/۰۲۲	۸/۱۲	۶/۰۶	۵/۰۷۶	۱/۰۳	۲/۰۵	۱/۰۷	۲/۰۶	۱/۰۷	۱/۱۳		Na ₂ O	
۲/۰۲	۱/۱۵	۲/۲۱	۱/۰۲	۰/۹۷	۱/۱۲	۸/۰۵	۷/۰۳۲	۶/۰۷	۳/۰۱	۲/۰۷	۳/۰۱		K ₂ O	
۰/۳۳	۰/۰۴	۰/۰۳۵	۰/۰۲۶	۰/۱۴	۰/۰۷	۰/۰۱	۰/۰۴	۰/۰۹	۰/۰۱۵	۰/۰۴	۰/۰۱		P ₂ O ₅	
۳/۲۱	۳/۷۶	۴/۰۲	۷/۰۲۶	۸/۰۶	۹/۰۱۵	۶/۰۳	۷/۰۴۳	۷/۰۷	۳/۰۶	۲/۰۵	۳/۰۲		LOI	
۱۰/۴۶	۱۰/۱۳۴	۱۰/۰۲۶	۱۰/۰۳۸	۹/۸/۸۶	۱۰/۰۳۴	۹۹/۳۷	۹۸/۵۱	۱۰۰/۰۱	۱۰۰/۰۵۲	۱۰۰/۰۷۴	۹۹/۰۳۰	Total		
												ppm		
۶۰	۲۶	۵۵	۴۸	۶۵	۴۳	۵۲۲	۸۴۴	۱۰۳۲	۴۳۶	۳۲۵	۲۲۴		Ba	
ND	۱۰۵	۹۸	۸۷	ND	۶۵	۱۲۴	۱۰۷	۸۷	۶۶	۷۴	۵۶		Co	
۹۵	ND	۱۲۵	۱۰۶	۷۶	۵۴	ND	۷۳	۶۵	۵۳	۳۴	۲۳		Cu	
ND	ND	۳۱	۲۲	۳۰	ND	ND	ND	ND	۲۱	۱۳	ND		W	
۴۵	۸۸	۷۶	۵۶	۲۴	۴۳	۵۲۸	۵۲۲	۴۳۶	۲۰۴	۲۱۴	۱۳۴		Rb	
۲۴	۶۴	۴۲	۵۶	۲۵	۳۳	۵۲۲	۶۵۳	۸۳۶	۲۲۸	۲۴۸	۲۵۶		Sr	
ND	ND	۲۳	۱۶	۴	۱۵	۶۶	۴۳	ND	۲۲	۲۸	۱۷		Y	
۱۴۴	۱۲۴	۱۳۴	۸۵	۶۷	۴۶	۱۷۹	۲۵۲	۲۲۱	۴۰۲	۳۷۶	۴۲۲		Zr	
۱۴	۱۳	۲۱	۷	۱۵	۱۴	۲۰	۲۲	۲۳	ND	ND	۲۱		Nb	
۴۴	۶۳	۵۴	ND	۲۲	۱۸	۹۲	۵۲	۴۳	۱۹	۳۲	۲۱		Th	
۱۰	ND	ND	۱۴	۱۱	۱۲	ND	۱۴	ND	ND	۲۱	۱۱		Pb	
۲۲	۱۴	۱۲	۶۶	۵۴	۴۳	۷	۵	۱۰	۱۰	۲۲	۴۳		Ni	
ND	۲۱	۱۶	ND	۸۷	۵۵	ND	۵۹	۶۵	۲۲	۵۵	۳۴		V	
۱۱	۱۲	ND	۱۸۷	۲۱۴	۱۵۷	ND	۳۲	۴۴	ND	۲۲	۴۳		Cr	
ND	۶	۵	۴	۸	۵	۳	۳	۳	۷	۵	۳		Hf	
۱/۴	۳/۲	ND	۱/۳	ND	۲/۳	۸/۰	۷/۰۱	۱۰/۰۳	۳/۰۳	۲/۰۴	۱۱/۰۳		Cs	
۰/۹	۳/۰	۱/۴	۲/۳	۱/۷	۱/۱	۱/۰	ND	۲/۰۲	۳/۰۵	۲/۰۵	۲/۰۳		Ta	
۲۴	۶۴	۴۵	ND	۴۳	۲۱	۲۰	۳۲	۲۱	۸۶	۷۵	۹۵		La	
۴۴	۷۸	۲۳	۷۷	۶۳	۳۷	۷۷	۱۰۲	۲۱	۱۴۶	۱۷۶	۱۶۱		Ce	
۲/۲	۱/۶	۲/۱	ND	۵/۴	۲/۲	۵/۸	۸/۲	۷/۰۸	۲/۱	۴/۷	۴/۰۳		Pr	
۴۲	۳۳	۲۵	ND	۶۵	۳۳	۴۵	ND	۵۴	۶	۴۸	۵۴		Nd	
۱/۶	۳/۲	۱/۲	۲/۲	۴/۷	۱/۶	۷/۰۳	۵/۲	ND	ND	۶/۶	۴/۰۳		Sm	
۰/۴۵	۰/۰۰	۰/۰۲۳	۱/۰۳	۰/۰۲	۰/۰۸	۲/۰۵	۱/۰۳۲	۰/۹۸	۰/۰۷۶	۱/۰۳	۲/۰۴		Eu	
۳/۰۹	۲/۰۲	۱/۰۸۴	۱/۰۹	۱/۰۷۶	۲/۰۴	۱۱۱/۸	ND	۱۰/۰۶	۷/۰۸	۱/۰۲	۳/۰۲		Gd	
۰/۰۳	۰/۰۸۷	۰/۰۳	۰/۰۹	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۸	۰/۰۲	ND	۰/۰۴	۰/۰۵		Tb	
۱/۳	۰/۰۹	۲/۲	۲/۲	۳۶	۲/۱	ND	۲/۰	۳/۰۲	۱/۰/۷	۲/۰	۳/۰۲		Dy	
ND	۰/۰	۰/۰	۰/۰۲۷	۰/۰۸	۰/۰۳۵	۰/۰۰	۰/۰۷۳	ND	۰/۰۲۱	ND	۰/۰۴۳		Ho	
۱/۱	۱/۰	۰/۰	۱/۰	۲/۲	۱/۰	۱/۰	۲/۰	۳/۰/۱	۰/۰۸	۱/۰	۲/۰		Er	
۰/۰۴۴	۰/۰۰	ND	۰/۰۳	۰/۰۸	۰/۰۲۱	۰/۰۳۲	ND	۰/۰۶۵	۰/۰۳۱	۰/۰۵۴	ND		Tm	
۱	۲	۱	ND	۱	۲	ND	۲	۱	ND	۱	۲		Yb	
۰/۰۳	ND	۰/۰	۰/۰	ND	۰/۰۳	ND	۰/۰۴	۰/۰۸	۰/۰۶	۰/۰۲	۰/۰۴		Lu	



شکل ۸ تصاویر میکروسکوپ نوری عبوری از پتروگرافی دگرسانی کانی های مختلف منطقه شامل، (الف) درشت بلور آبیت با ابعاد بیش از 0.3 میلیمتر همراه به لکه های ریز آپاتیت در آن، (ب) رگه های کلسیت و هماتیت که بلور های فلدسپار پاتاسیم را قطع کرده است، (پ) بافت گرفتگی کوارتز-آرتوز که در آن کانی های ارتوز از حاشیه توسط سریست جانشین شده اند، (ت) تجمعات بلوری اپیدوت در میان پلاژیوکلاز و کوارتز، (ث) کانی سازی کالکوپیریت در رگه کوارتز-کلسیت که در زمینه آن کلریت تشکیل شده است و (ج) تصویر میکروسکوپ الکترونی رویشی از بلور های هماتیت تیغه ای که در متن انها بلور های ریز مونازیت با ترکیب $(Ce,La,Y)PO_4$ بصورت پراکنده حضور دارد. حروف اختصاری: Cal-کلسیت، Qtz-کوارتز، Mz-مونازیت، Pl-پلاژیوکلاز، Ep-اپیدوت، Or-آرتوز، Kfs-کانی سازی فلدسپار پاتاسیم، Ab-آبیت و Ap-آپاتیت.

در این دگرسانی کانی اصلی شامل درشت بلور های هگزاگونال کوارتز با منطقه بندی مشخص است که وجود بلور های کلسیت در منطقه بندی آن طی رشد بلور حاکی از هزمانی شکل گیری و رخداد کوارتزها طی یک مرحله است. همچنین کانی های کلسیت، کلریت، هماتیت، کالکوپیریت و پیریت از کانی های فرعی این دگرسانی هستند که کمتر از 10 درصد حجم رگه ها را تشکیل می دهند. کانی های کمیاب از قبیل مونازیت با ترکیب $(Ce,La,Y)PO_4$ و آلانیت با ترکیب $(Ce,Ca,Y,La)_2(Al,Fe^{2+})(SiO_4)_3(OH)$ نیز در این دگرسانی توسط مطالعات میکروسکوپی الکترونی رویشی شناسایی شد که اغلب بصورت ذرات ریزبلور با ابعاد کوچکتر از 10 میکرون در میزان هماتیت های تیغه ای مشاهده شدند (شکل ۸). لازم به ذکر است که بر اساس تجزیه های دستگاهی ICP-MS انجام شده در این دگرسانی، علاوه بر حضور فلزاتی از قبیل مس و آهن با مجموع غلظت بیش از 20 درصد ، طلا با فراوانی $4/3 \text{ گرم در تن}$ و نقره با فراوانی $7/7 \text{ گرم در تن}$ بدست آمده است.

ارزیابی تبادلات جرمی در سنگ های دگرسان

مطالعه انتقال یا تبادل جرم عناصر در سنگ های مختلفی که تحت فرآیندهای گرمابی مورد دگرسانی و تبادلات یونی قرار گرفته اند، معیاری مناسب برای دستیابی به خصوصیات افزایشی و کاهشی عناصر در نتیجه تبدیل کانی های

دگرسانی کوارتز-کلسیت (\pm کلریت-سولفید)

دگرسانی کوارتز-کلسیت به همراه مقادیر ناچیزی کلریت و کانی های سولفیدی، اغلب بصورت پراکنده در رگه های کانی سازی کوارتز-هماتیت و در مواردی سنگ میزبان نفوذی رخداده است (شکل ۸). این دگرسانی بصورت رگه و رگچه های کوارتز-کلسیت (سولفید) در متن سنگ و در مواردی جانشینی در آرتوز های دانه درشت مرحله پتاسیک شکل گرفته است که به عنوان جوانترین نسل دگرسانی ها در منطقه کوهدم شناخته می شود. همچنین از شواهد ژئوشیمی سنگ کل در این دگرسانی نیز می توان به این مسئله پر برد زیرا موجب تهی شدگی بخش زیادی از عناصر قلایابی بویژه سدیم در این مجموعه شده است. بیشترین پراکندگی این دگرسانی در گرانیتوئید های نوع ۱ و ۲ مشاهده می شود که داده های ژئوشیمی دگرسانی آنها نیز در جدول ۱ آورده شده است. بر این اساس، دگرسانی کوارتز-کلسیت (\pm کلریت-سولفید) مرحله سوم با مقادیر نسبتاً بالای Fe_2O_3 (متوسط 5 درصد وزنی) و CaO (متوسط $4/8 \text{ درصد وزنی}$) بویژه در سنگ های گرانیتوئیدی نوع ۱ قابل مشاهده است. علاوه بر این، نسبت عناصر $Fe_2O_3/MgO+CaO$ در این سنگ ها در حدود $0/75$ است که در دگرسانی های قبلی این نسبت بطور متوسط کمتر از $0/5$ بدست آمد که خود گویای غنی شدگی نسبی آهن در دگرسانی کوارتز-کلسیت مرحله سوم است.

نتایج آن در جدول ۴ ارائه شده است. همانطور که در جدول ضرایب همبستگی مشاهده می‌شود (جدول ۴) سدیم با عنصر Cu , Co , Fe , MnO و P_2O_5 همبستگی بیش از ۰/۶ داشته و با عنصر K_2O , Ba , MgO , Ce و Zr و اغلب عناصر نادرخاکی سبک و سنگین همبستگی منفی نشان می‌دهد. همچنین پتاسیم با عنصر Cu , Co , Ba , Zr و عناصر نادرخاکی سبک و سنگین همبستگی بیش از ۰/۵ نشان می‌دهد.

نمودارهای هم غلظت (Isocon diagrams)

در نمودار هم غلظت Grant (1986) که در آن میانگین غلظت عناصر در سنگ دگرسان در مقابل سنگ غیردگرسان معادل رسم می‌شود می‌توان تغییرات جرم و غنی‌شدگی و تهی‌شدگی عناصر اصلی و کمیاب در سنگ دگرسان در مقایسه با سنگ سالم را بدست آورد. از آنجایی که در نمودارهای هم غلظت ترسیم شده، مجموعه عناصر Ti , Nb , Zr , Al و HREE به صورت عناصر غیرمتحرک عمل کرده و در نزدیک خط ثابت قرار گرفته‌اند لذا تغییرات جرمی سایر عناصر در سنگ دگرسان نسبت به این عناصر سنجیده شده است. به منظور بررسی صحت استفاده از عناصر غیرمتحرک نمودار دوتایی TiO_2 در مقابل Al_2O_3 رسم شده و رابطه مستقیم این عناصر در شکل ۹ قابل مشاهده است.

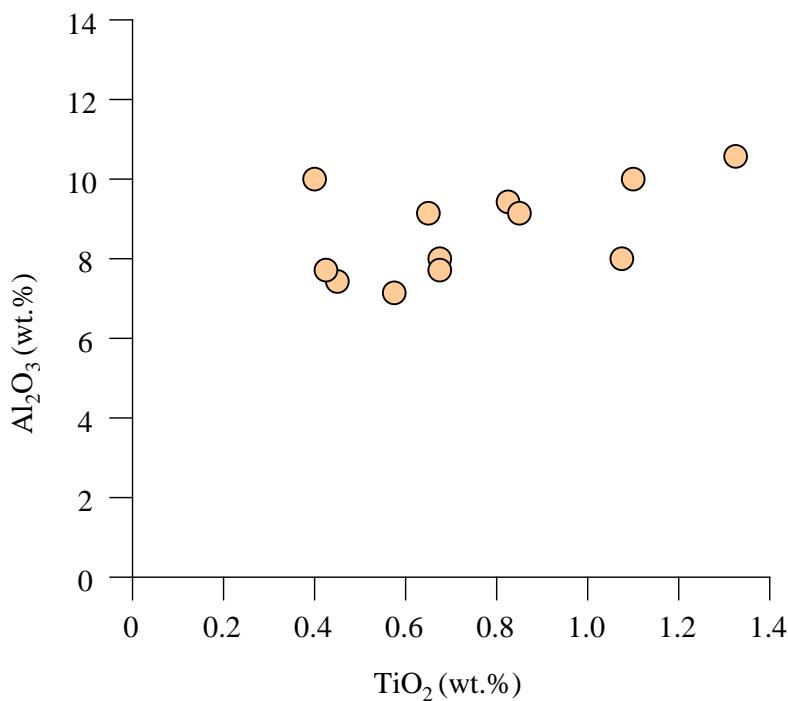
اویله به کانی‌های دگرسان است (Leitch and Lentz, 1994). مقایسه مستقیم ترکیب سنگ دگرسان با هم ارز غیردگرسان آن با تغییرات شدید جرم و حجم همراه خواهد بود که تاکنون توسط محققان مختلفی از جمله Gresens MacLean and Grant (1986), Babcock (1967) (1973), Appleyard (1991), Kranidiotis (1987) و MacLean (1990) مورد بررسی قرار گرفته است. محاسبات تبادلات جرمی با استفاده از معادله اصلاح شده توسط MacLean and Barrett (1993) به صورت

معادله (۱) بیان می‌شود:

$$\Delta X = [X^{\text{Ai}}/X^{\text{Bi}}] - X^{\text{A}}$$

اجزاء این معادله به ترتیب شامل موارد زیر است:

$\Delta X = \text{تغییر جرم برای جزء } X \text{ متتحرک (بر حسب گرم در ۱۰۰ گرم با گرم در تن)}$
 $X^{\text{Ai}}/X^{\text{Bi}} = \text{نسبت غلظت عنصر غیرمتتحرک در سنگ غیردگرسان به دگرسان (یا میانگین نسبت چند عنصر غیرمتتحرک)}$
 $X^{\text{A}} = \text{غلظت جزء } X \text{ متتحرک در سنگ دگرسان و }$
 سنگ غیردگرسان با استفاده از رابطه ۱ و استفاده از داده‌های تجزیه دستگاهی ژئوشیمی سنگ کل (جدوال ۱ و ۲) می‌توان تبادلات جرمی میان سنگ‌های دگرسان و سنگ آذرین غیردگرسان معادل را محاسبه کرد. نتایج کلی این محاسبات بر روی سه گروه عنصری شامل عناصر اصلی و فرعی، کمیاب و عناصر نادرخاکی در جدول ۳ آورده شده است. همچنین ضریب همبستگی بین گروه‌های عنصری مختلف با استفاده از نرم افزار آماری SPSS مورد محاسبه قرار گرفت که



شکل ۹. رابطه مستقیم درصد وزنی عناصر Al_2O_3 در مقابل TiO_2 در ۱۲ نمونه سنگ دگرسان شده

جدول ۲. داده‌های تجزیه دستگاهی ژئوشیمی سنگ کل از نمونه‌های سنگی غیردگرسان معرف از هر تیپ. ND-عدم آنکارسازی

TS1023 ریولیت ۴	TS1014 بازالت ۳	TS1010 گرانیت ۲	TS1004 گرانیت ۱	شماره نمونه جنس سنگ تیپ	wt.%
۷۳/۱۳	۵۴/۱۳	۶۸/۴۳	۶۷/۳۲	SiO ₂	
۰/۱۸	۰/۸۷	۰/۳۲	۰/۳۴	TiO ₂	
۱۰/۵۴	۱۵/۳۰	۱۵/۲۳	۱۵/۴۷	Al ₂ O ₃	
۴/۳۲	۷/۲۵	۱/۰۴	۱/۵۴	Fe ₂ O ₃ ^a	
۰/۰۷	۰/۲۲	۰/۰۵	۰/۰۶	MnO	
۱/۲۴	۳/۶۵	۱/۸۲	۱/۱۱	MgO	
۰/۸۷	۵/۲۲	۳/۲	۲/۱۳	CaO	
۲/۷۶	۱/۲۱	۳/۸۰	۳/۲۵	Na ₂ O	
۵/۸۷	۵/۲۴	۳/۳۲	۵/۲۷	K ₂ O	
۰/۰۶	۰/۰۷	۰/۰۲	۰/۰۶	P ₂ O ₅	
۰/۱۳	۶/۴۴	۳/۰۳	۳/۳۲	LOI	
۹۹/۲۷	۹۹/۸۰	۱۰۰/۰۸	۹۸/۸۶	Total	
<i>ppm</i>					
۱۷۶	۵۴۶	۵۵۲	۴۳۸	Ba	
۱۵	۲۰	۴۳	۲۸	Co	
۳۲	۲۳	۱۹	۵۴	Cu	
ND	۳۲	ND	۲۳	W	
۱۴۲	۱۴۳	۱۴۸	۱۷۸	Rb	
۴۳	۱۳۲	۲۲۱	۳۲۱	Sr	
۱۰	۱۸	۲۹	۲۳	Y	
۳۲۱	۵۳	۲۸۳	۳۴۳	Zr	
۱۷	۱۲	۱۸	۱۴	Nb	
۳۴	۲۱	۷	۱۶	Th	
۱۰	۹	۱۰	۱۲	Pb	
۲	۸۷	۶	۴	Ni	
ND	۸۹	۵۸	ND	V	
۸	۱۶۷	۱۸	۵۶	Cr	
۳	۳	۶	۸	Hf	
۴/۶	۳/۶	۴/۷	۴/۳	Cs	
۲/۴	۱/۴	۱/۳	۱/۸	Ta	
۴۱	۳۱	۱۳	۴۳	La	
۸۷	۸۷	۹۸	۱۰۰	Ce	
۳/۳	۴/۷	۴/۸	۳/۵	Pr	
۲۱	۲۷	۱۸	۲۸	Nd	
۳/۴	۵/۶	۶/۹	۴/۴	Sm	
۰/۴۳	۰/۶۸	۱/۰۵	۱/۱۲	Eu	
۲/۵۴	۳/۲۳	۸/۸	۴/۲	Gd	
۰/۶۳	۰/۶۵	۰/۹۸	۱/۸	Tb	
۲/۸	۳/۲	۳/۰	۳/۷	Dy	
۰/۸۷	۰/۶۵	۰/۸۷	۰/۹۳	Ho	
ND	۲/۶	۱/۴	۱/۸	Er	
۰/۲۶	۰/۳۴	۰/۳۲	۰/۳۵	Tm	
۲	۱	۲	۲	Yb	
۰/۵	۰/۲	۰/۳۳	۰/۲۸	Lu	

جدول ۳. مقادیر تغییرات جرمی عناصر در دگرسانی‌های مختلف منطقه بی جویی کوهدم شامل (الف) عناصر اصلی و فرعی بر حسب درصد وزنی، (ب) عناصر کمیاب بر حسب گرم در تن و (پ) عناصر نادر خاکی گرم در تن. ND = عدم آشکارسازی

الف. عناصر اصلی و فرعی

P	K	Na	Ca	Mg	Mn	Fe	Al	Ti	Si	تبی	شماره نمونه
-/۰۲	-۱/۸۳	-۱/۸۶	-۰/۳۲	-۰/۷۴	-۰/۰۷	۲/۲۳	-۲/۷۷	-/۰۰	-۷/۲۹	۱	AK۳۰۱۰
-/۰۸	-۱/۰۸	-۱/۵۴	۲/۷۶	۱/۵۱	۶	۲/۲۸	۱/۶۲	-/۰۰	۷/۵۹	۱	AK۳۰۲۰
-/۰۱	-۲/۳۵	-۱/۵۶	-۰/۳۲	-۰/۱۴	-۰/۰۲	۱/۰۴	-۳/۵۰	-/۰۰	-۱۱/۸۲	۱	AK۳۰۳۰
-/۰۲	۴/۰۴	-۱/۰۹	-۱/۶۲	-۰/۰۳	-۰/۰۳	-۰/۷۱	۳/۰۷	-/۰۰	۹/۸۸	۲	AK۳۰۴۰
-/۰۲	۷/۲۶	-۰/۰۳	-۱/۲۲	-۰/۷۶	-۰/۰۴	-۰/۰۸	۶/۱۵	-/۰۰	۲۲/۱۹	۲	AK۳۰۵۰
-/۰۲	۱۰/۷۴	-۰/۶۴	-۰/۶۲	-۰/۰۵	-۰/۰۴	-۰/۲۹	۹/۱۲	-/۰۰	۳۴/۹۱	۲	AK۳۰۶۰
-/۰۱	-۲/۶۹	۲/۰۹	-۰/۷۷	-۱/۷۱	۰/۱۶	-۰/۸۳	-۱/۰۵	-/۰۰	-۴/۲۳	۳	AK۳۰۷۰
-/۰۳	-۲/۷۵	۲/۹۳	-۰/۷۴	-۱/۵۰	-۰/۳۶	-۰/۳۹	-۰/۴۵	-/۰۰	-۱/۱۷	۳	AK۳۰۸۰
-/۰۱	-۲/۵۳	۳/۹۱	-۰/۷۱	-۰/۰۵۹	-۰/۶۰	۲/۱۱	۱/۳۴	-/۰۰	۵/۱۵	۳	AK۳۰۹۰
-/۰۱	-۴/۶۶	-۰/۶۵	-۰/۳۷	-۰/۶۵	-۰/۰۲	-۱/۹۴	-۵/۰۰	-/۰۰	-۲۸/۷۴	۴	AK۳۱۰۰
-/۰۴	-۴/۷۳	-۰/۵۱	-۰/۲۹	-۰/۰۶۵	-۰/۰۳	-۱/۹۳	-۴/۵۴	-/۰۰	-۲۶/۵۴	۴	AK۳۱۱۰
-/۰۰	-۴/۷۳	-۰/۸۳	-۰/۴۱	-۰/۶۴	-۰/۰۲	-۱/۹۸	-۵/۰۳	-/۰۰	-۲۹/۲۱	۴	AK۳۱۲۰

ب. عناصر کمیاب

Ba	Co	Cu	Rb	Sr	Zr	Nb	Th	Pb	Ni	V	Cr	Hf	Cs	Ta
-۲۹۴/۹	۱۷/۳	-۱/۰۸	-۵۳/۲	-۷۶/۳	۲۵/۹	۲/۳	۳/۹	-۲/۲	۲۸/۹	-۳۷/۶	-۷/۲	۴/۱	.۱/۴	
-۷۵/۶	۶۵/۱	۱۲/۲	۱۰/۸	۲۹/۹	۱۶۰/۲	ND	۲۸/۴	۱۵/۱	۲۲/۶	۳/۸	-۱۲/۹	-۰/۴	-۰/۲	۱/۷
-۲۰۴/۳	۱۴/۸	۴/۴	-۳۰/۳	-۱۳۴/۳	-۵۳/۲	ND	-۰/۶	ND	۱/۳	-۴۴/۳	ND	-۲/۱	-۲/۴	.۱/۸
۹۴۲/۷	۸۵/۹	۴۴/۳	۴۴۷/۴	۹۱۷/۵	-۲۲۸/۲	۴۳	ND	-۰/۰۶	۸۰/۱	-۶/۰	-۲۲۳/۲	۹/۵	-۰/۲	۱/۵
۱۵۸/۱	۱۶/۰	۸۷/۸	۷۹۹/۷	۶۵۴/۱	۱۹۲/۳	۴۲/۰	۸۲/۴	۱۱/۵	۱/۷۶	۴/۰	۳۰/۰	۱/۵	۹/۲۶	ND
۷۰۰/۰	۲۵۷/۱	ND	۹۸۱/۸	۹۳۸/۰	۱۲۵/۶	۲۸/۲	۱۲۲/۵	ND	۷/۸	ND	ND	۲/۱	۱۵/۰	.۰/۷
-۴۲۸/۲	۲۲/۴	۱۴/۲	-۹۷/۴	-۲۴۵/۹	-۴۴/۷	-۲/۰	-۱/۰	--/۰	-۲۹/۱	-۶۵/۵	-۶۶/۸	-۰/۹۷	-۰/۶	-۰/۶
-۴۰۰/۰	ND	۴۳/۸۸	-۱۱/۰	-۲۴۹/۰	-۱۷/۲	-۰/۴	-۴/۰	-۰/۳	-۱۲/۰	-۲۵/۸	۱۲/۳	۲/۷	ND	.۰/۱
-۴۰۷/۲	۸۱/۵	۹۵/۲	-۶۶/۸	-۲۰۶/۸	۱۸/۰	-۶/۰۲	ND	۶/۱۴	۱۲/۴	ND	۲۲/۹	-۰/۴۲	-۰/۹۹	۱/۲۳
-۱۵۵/۲	-۱۴/۵	-۹/۸	-۱۴۱/۰	-۵۳/۱	-۲۲۱/۷	-۱۱/۱	-۲۲/۶	ND	-۲/۴	-۱۲/۱	ND	-۳/۴	ND	-۱/۸۹
-۱۵۶/۲	-۷/۲	ND	-۱۳۳/۲	-۴۴/۰	-۲۶۱/۱	-۱۱/۷	-۱۷/۴	ND	-۲/۷	-۱۱/۱	-۹/۶	-۲/۹	-۳/۶	-۱/۴
-۱۵۵/۵	ND	-۱۶/۲۱	-۱۴۷/۰	-۵۳/۵	-۲۲۳/۰	-۱۲/۶	-۲۵/۱	-۱۲/۲	-۱/۲۴	ND	۱۰/۷	ND	-۴/۱	-۲/۰

پ. عناصر نادر خاکی

Y	La	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
-۱۵/۸	۴۱/۱	۵۷/۹	-۱/۱	۱۵/۱	-۱/۰	-۰/۲۳	-۳/۱	-۰/۶	-۱/۱	-۰/۲	-۰/۳	ND	-۰/۰۲	-۰/۰۲
۰/۰۹	۵۹/۳	۱۴۹/۶	۱/۳	۳۲/۲	۳/۷	-۰/۲۲	-۳/۹	ND	-۰/۹	ND	.۱/۱	.۰/۳۳	-۰/۳۶	-۰/۰۹
-۱۴/۷	۲۰/۴	۲۲/۱	-۳/۲	۱۰/۴	ND	-۰/۴۸	-۰/۷	-۰/۱	-۲/۶	-۰/۴	-۱/۵	.۰/۱۴	ND	.۰/۰۴
۳۹۹/۰	۱۷/۰	-۴۵/۵	۰/۷	۳۸/۱	ND	-۰/۲۲	۴/۴	ND	۱/۳	ND	۲/۲	-۰/۰۵	-۰/۲۶	.۰/۷۴
۴۴/۵	۴۶/۱	۱۰۰	۹/۹	ND	۲/۵	۱/۲۷	ND	.۱/۱	۱/۴	.۰/۷	۱/۹	ND	۱/۹۸	.۰/۲۸
۱۰۵/۲	۳۱/۸	۸۲/۸	۷/۶	۶۲/۳	۸/۸	۳/۳۱	۱۵/۰	.۰/۶	ND	.۰/۲	۱/۸	-۰/۲۳	ND	ND
-۱۹۲	-۷/۴	-۳۳/۳	-۲/۸	۱/۱	-۲/۴	-۰/۲۲	-۱/۳	-۰/۶	-۱/۶	-۰/۵	-۱/۰	-۰/۱۳	.۰/۰۹	-۰/۰۵
-۱۰/۶	۱۷/۴	-۲/۲	-۰/۱	۳۷/۵	.۹/۹	-۰/۱۰	-۱/۷	-۰/۳	.۰/۱	-۰/۳	-۰/۴	.۰/۲۶	-۰/۶۱	.۰/۰۸
۴/۵۳	ND	۷۷/۴	ND	ND	ND	-۰/۵۲	-۲/۱	-۰/۷	-۰/۸	-۰/۵	-۱/۴	.۰/۲۰	ND	-۰/۰۶
-۸/۶	-۳۳/۶	-۶۴/۰	-۴/۲	-۱۷/۳	-۲/۴	-۰/۰۵	-۱/۶	-۰/۴	-۲/۰	-۰/۵	-۱/۵	ND	-۱/۸۴	-۰/۳۶
ND	-۲۶/۸	-۵۰/۰	-۴/۲۲	-۱۴/۱	-۱/۹	-۰/۴۳	-۱/۴	-۰/۳۶	-۲/۳۴	-۰/۵۸	-۱/۳۷	-۰/۲۲	-۱/۵۶	ND
ND	-۳۷/۵	-۶۱/۵۳	-۴/۲	-۱۵/۴	-۲/۴	-۰/۴۸	-۱/۴۷	-۰/۴۹	-۲/۱۷	ND	-۱/۰۴	-۰/۰۲	-۱/۸۶	-۰/۴

جدول ۴. ضریب همبستگی تغییرات جرمی میان گروه‌های عنصری مختلف در منطقه کوهدم

	Si	Al	Fe	Mn	Mg	Ca	Na	K	P	Ba	Co	Cu	Zr	V	Cr	La	Ce	Eu	Dy	Ho	Er
	(wt.%)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)	(ppm)								
Si (wt.%)	۱																				
Al (wt.%)	+/۹۷	۱																			
Fe (wt.%)	+/۴۷	+/۳۰	۱																		
Mn (wt.%)	-/۰۸	-/۰۸	+/۴۳	۱																	
Mg (wt.%)	+/۳۷	+/۳۱	+/۳۷	-/۰۴۲	۱																
Ca (wt.%)	-/۱۱	-/۱۹	+/۴۵	-/۱۰	+/۵۵	۱															
Na (wt.%)	+/۱۲	-/۱۳	-/۱۸	+/۸۸	+/۶۶	-/۰۲۱	۱														
K (wt.%)	+/۸۹	+/۹۲	-/۱۲	-/۰۲۲	+/۴۰	-/۰۲۲	-/۰۱۶	۱													
P (wt.%)	+/۱۸	-/۱۴	+/۵۰	+/۶۰	-/۰۱۳	+/۲۵	+/۶۱	-/۰۱۴	۱												
Ba (ppm)	+/۶۳	+/۷۱	-/۰۲۲	-/۰۵۱	+/۴۴	-/۰۳۷	-/۰۳۴	+/۸۶	-/۰۳۷	۱											
Co (ppm)	+/۹۴	+/۹۷	-/۱۳	-/۰۱	+/۲۶	-/۰۲۴	+/۷۸	+/۹۴	-/۰۰	+/۷۰	۱										
Cu (ppm)	+/۷۸	+/۸۳	+/۲۴	+/۵۰	-/۰۰	-/۰۲۱	+/۶۱	+/۶۰	+/۳۹	+/۴۱	+/۸۵	۱									
Zr (ppm)	+/۷۵	+/۸۸	+/۷۱	-/۰۱۵	+/۵۱	+/۳۳	-/۰۱۰	+/۵۵	+/۴۵	-/۰۲۲	+/۶۲	+/۴۵	۱								
V (ppm)	+/۴۷	+/۶۲	-/۰۲۶	-/۰۵۵	-/۰۰۲	-/۰۲۴	+/۶۵	-/۰۱۰	+/۷۵	+/۶۷	+/۶۶	+/۳۲	۱								
Cr (ppm)	-/۱۵	+/۲۴	-/۰۰۵	+/۲۴	+/۲۶	-/۰۰۹	-/۰۱۲	-/۰۲۰	-/۰۲۰	-/۰۲۰	-/۰۵۴	+/۴۷	+/۲۶	+/۷۵	۱						
La (ppm)	+/۷۷	+/۶۶	+/۸۲	-/۰۰	+/۷۱	+/۳۶	-/۰۱۸	+/۵۸	-/۰۱۸	+/۳۷	+/۵۲	+/۴۸	+/۸۵	+/۳۴	-/۱۸	۱					
Ce (ppm)	+/۶۸	+/۶۰	+/۷۰	-/۰۰	+/۷۴	+/۵۴	-/۰۱۵	+/۵۰	+/۰۰	+/۳۲	+/۲۴	+/۵۳	+/۲۹	+/۹۴	+/۴۱	+/۲۹	+/۸۹	۱			
Eu (ppm)	+/۸۴	+/۸۶	+/۲۶	-/۰۰۳	+/۳۵	-/۰۱۱	-/۰۰۵	+/۸۸	-/۰۰۴	+/۵۸	+/۹۴	+/۶۶	+/۶۴	+/۸۱	+/۴۳	+/۰۵۴	+/۰۵۹	۱			
Dy (ppm)	+/۸۳	+/۹۰	-/۰۰	+/۱۵	+/۲۴	-/۰۲۱	+/۱۸	+/۸۶	-/۰۰۱	+/۷۳	+/۸۸	+/۷۰	+/۳۹	+/۸۰	+/۲۸	+/۰۵۶	+/۰۳۱	+/۷۵	۱		
Ho (ppm)	+/۷۷	+/۷۹	-/۰۰۶	+/۰۲۵	+/۶۲	-/۰۰۲۲	+/۰۸۷	-/۰۱۹	+/۹۲	+/۷۶	+/۴۶	+/۸۳	+/۷۵	+/۴۹	+/۷۵	+/۰۸۳	+/۰۷۰	+/۰۸۲	۱		
Er (ppm)	+/۸۲	+/۸۵	-/۰۰۸	+/۰۲۲	+/۴۴	-/۰۰۲۵	+/۲۱	+/۹۰	-/۰۰۲۰	+/۸۹	+/۷۷	+/۴۵	+/۴۳	+/۶۳	+/۰۷	+/۶۹	+/۰۹۱	+/۹۴	۱		

توضیحات: در این جدول عناصر اصلی بر حسب درصد وزنی (wt.%) و عناصر کمیاب و نادرخاکی بر حسب گرم در تن (ppm) نشان داده شده است. ضریب همبستگی برای عناصر مختلف از معادله Correlation(r) = $[N \sum XY - (\sum X)(\sum Y)] / \sqrt{[N \sum X^2 - (\sum X)^2][N \sum Y^2 - (\sum Y)^2]}$ بدست آمده که در آن X و Y مقادیر دو عنصر و N تعداد تجزیهها از عناصر است. اعداد توپر (bold) همبستگی مثبت و اعداد ایتالیک با خط تیره همبستگی منفی را بر اساس مقدار بحرانی ۰/۲۴ با سطح اعتماد ۹۵ درصد نشان می‌دهند.

نوع ۱ در مقابل سنگ آذربین غیردگرسان از همین نوع (نمونه شماره TS1004) رسم شده است (شکل ۱۰ اپ). همانطور که در این نمودار مشاهده می‌شود عناصر Y و Al بصورت غیرمتحرک عمل کرده و در نزدیکی خط با جرم ثابت با شیب ۰/۹۴ رسم شده‌اند (شکل ۱۰ اپ). همچنانی عنصری از قبیل Co.CaO.MgO.Fe₂O₃ و عناصر نادر خاکی سبک از قبیل Ce.La.Nd و La.Ce هر یک با نسبت‌های غنی‌شدگی متفاوت در بالای خط جرم ثابت قرار گرفته و در مقابل عناصری از قبیل Na₂O.Sr.Ba.K₂O در زیر خط ثابت و طی دگرسانی مرحله سوم تهی‌شدگی نشان می‌دهند.

نسبت‌های عنصری مولار

علاوه بر محاسبات تبدال جرمی مطلق که با استفاده از معادله Grant (1986) (معادله ۱) قابل دستیابی است، ارزیابی تبدلات جرمی همچنین می‌تواند از طریق روش ترسیمی (نیمه مطلق) مرتبط با کانی‌های دگرسان شده گرمایی بدست آید. این روش با استفاده از نسبت عنصری مولار (غلظت عنصر به وزن مولکولی آن) بر روی داده‌های ژئوشیمی سنگ کل نمونه‌های دگرسان بدست Stanley (1994) که به تکنیک نسبت عنصری Pearce معروف بوده و توسط and Madeisky (1994) معرفی شده است.

با استفاده از غلظت‌های مولار عناصر اصلی سدیم، پتاسیم، کلسیم و آلومینیوم و نمایش آنها بر روی نمودارهای مثلثی می‌توان چهار نوع سنگ دگرسان را از یکدیگر تفکیک کرد (شکل ۱۱). همانطور که در این نمودارها مشاهده می‌شود سنگ‌های دگرسان نوع ۲ با مقادیر بالای آلومینیوم و پتاسیم مولار و سنگ‌های دگرسان نوع ۴ با مقادیر بالای سدیم مولار مشخص می‌شود

مرحله اول؛ که برای سنگ‌های دگرسان مرحله سدیک (کلسیک) رسم شده است میانگین غلظت عناصر در سنگ‌های دگرسان نوع ۴ در مقابل سنگ آذربین غیردگرسان از همین نوع (نمونه شماره TS1023) رسم شده است (شکل ۱۰ الف). همانطور که در این نمودار مشاهده می‌شود عناصر نادر خاکی سنگین (HREE) به همراه Nb.Al₂O₃ بصورت غیرمتحرک عمل کرده و در نزدیکی خط با جرم ثابت با شیب ۱/۰۱ رسم شده‌اند (شکل ۱۰ الف). بر اساس این نمودار عناصر Co.Cu.Th.P₂O₅.MnO.Fe₂O₃.CaO.Na₂O غنی‌شدگی متفاوت در بالای خط جرم ثابت قرار گرفته و در مقابل عناصری از قبیل Ce.Ba.MgO.K₂O در زیر خط ثابت و طی دگرسانی سدیک تهی‌شدگی نشان می‌دهند.

مرحله دوم؛ که برای سنگ‌های دگرسان پتاسیک رسم شده و در آن میانگین غلظت عناصر در سنگ‌های گرانیتوینیدی دگرسان نوع ۲ در مقابل سنگ آذربین غیردگرسان از همین نوع (نمونه شماره TS1010) رسم شده است (شکل ۱۰ ب). همانطور که در این نمودار مشاهده می‌شود عناصر نادر خاکی سنگین (HREE) به همراه Zr.Al₂O₃.SiO₂ بصورت غیرمتحرک عمل کرده و در نزدیکی خط با جرم ثابت با شیب ۰/۹۶ رسم شده‌اند (شکل ۱۰ ب). بر اساس این نمودار عناصر Rb.Y.Th.Rb.Ba.K₂O و Sr هر یک با نسبت‌های غنی‌شدگی متفاوت در بالای خط جرم ثابت قرار گرفته و در مقابل عناصری از قبیل MgO.CaO.Na₂O و Fe₂O₃ در زیر خط ثابت و طی دگرسانی پتاسیک تهی‌شدگی نشان می‌دهند.

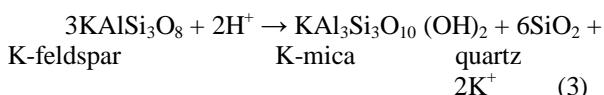
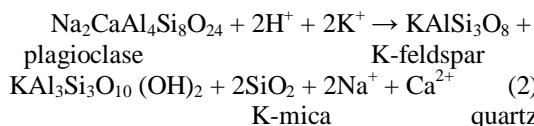
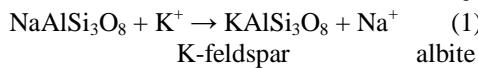
مرحله سوم؛ که برای سنگ‌های دگرسان کوارتز-کلسیت (کلریت-سولفید) مرحله سوم رسم شده است میانگین غلظت عناصر در سنگ‌های گرانیتوینیدی دگرسان

K/Al تعیین کننده نوع فازهای کانیابی پتانسیم در سنگ است؛ بصورتی که فلدسپار پتانسیم (آدولاریا) و یا بیوتیت تقریباً برابر ~ 1 K، میکا پتانسیک تقریباً ~ 0.33 K/Al و در ایلت ~ 0.33 K/Al است.

بر این اساس، در منطقه مورد مطالعه نسبت مولار عنصر K/Al و $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$ در سنگ‌های دگرسان مورد محاسبه قرار گرفته و نتایج آن در جدول ۵ ارائه شده است. در این میان نسبت مولار K/Al در سنگ‌های دگرسان نوع ۲ با نسبت بیش از $0.5/0$ حاکی از غنی‌شدگی پتانسیک در این سنگ‌ها همراه با حضور بیوتیت و فلدسپار پتانسیم است. در مقابل این نسبت در سنگ‌های نوع ۳ از کمترین میزان برخوردار است (کمتر از $0.1/0$). علاوه بر این، نسبت مولار مجموعه عناصر $2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K}/\text{Al}$ که به عنوان معیاری برای تفکیک دگرسانی‌های سدیک از پتانسیک استفاده می‌شود گویای غنی‌شدگی این نسبت در سنگ‌های نوع ۳ و ۴ (بیش از $1/0$) و رخداد دگرسانی سدیک (-کلسیک) در این مجموعه‌ها است. با توجه به این مطالب نمودار دوتابعی نسبت مولار K/Al در مقابل $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$ برای سنگ‌های منطقه کوهدم رسم شد که در شکل ۱۲ نشان داده شده است.

همانطور که اشاره شد با استفاده از نسبت عنصری مولار $K/(2Ca+Na+K)$ در مقابل غلظت عناصر کانه‌ساز و ردیاب در نمونه‌های دگرسان نیز می‌توان به عملکرد دگرسانی‌های مختلف و تأثیر دگرسانی در جابجایی عناصر دست یافت. نسبت عنصری مولار $K/(2Ca+Na+K)$ در برابر عناصر اصلی (آهن و مس)، عناصر فرعی کانه‌ساز (تیتان، نیکل، واتادیوم و کبالت)، نسبت Rb/Sr و میانگین عناصر نادرخاکی سبک (LREE) و سنگین (HREE) نمونه‌های دگرسان منطقه‌ی رسم شد. این نمودارها در شکل ۱۳ نشان داده شده است.

دگرسانی کوارتز-کلسیت (\pm کلریت-سولفید) با حضور کانی‌های کوارتز، کلسیت، کانی‌های سولفیدی (پیریت و کالکوپیریت) و کانی‌های حاوی عنصر نادرخاکی (مونازیت و آلتیت) بطری پراکنده در رگه‌ها و توده نفوذی میزان تشکیل شده است. این دگرسانی با غنی‌شدگی عنصر Co, CaO, MgO, Fe₂O₃ و عنصر نادرخاکی سبک (از قبیل Ce, La, Nd و تهی شدگی عنصر Ba, K₂O, Na₂O و Sr) نمایان می‌شود. دگرسانی‌های سدیک و پتاسیک از جمله دگرسانی‌هایی هستند که طی صعود سیال در محیط‌های احیایی و pH خنثی همزمان با رخداد جوشش و کاهش دمای سیال در مناطق شکستگی اطراف رگه‌ها تشکیل می‌شوند (Giggenbach, 1981, 1984, 1997). محاسبه تغییرات جرمی سدیم، پتاسیم، سیلیس و کلسیم در منطقه کوهدهم گویای رخداد تبادلات یونی متعددی میان دگرسانی‌های سدیک و پتاسیک است که این تبادلات با ظهور کانی‌های گرمابی مختلف نظری آلتیت، فلدرسپارپتاسیم، کلریت، کانی‌های رسی، کلسیت و کوارتز طی واکنش‌های شیمیایی ۱ تا ۳ به صورت زیر انجام گرفته است.



(شکل ۱۱) که به ترتیب گویانی رخداد دگرسانی پتاسیک و سدیک (-کلسیک) در آنها است. علاوه بر این سنگ‌های دگرسان نوع ۱ که با حضور کلسیت و مقادیر بالای کلسیم مولار همراه است (شکل ۱۱) نشان دهنده رخداد دگرسانی کوارتر-کلسیت (\pm کلریت-سولفید) است. مجموعه کانی‌های دگرسان در سه دگرسانی کوادرت-سدیک (-کلسیک)، پتاسیک و کوارتر-کلسیت (\pm کلریت-سولفید) در منطقه کوهدم بر روی نمودارهای سه‌تایی مولار $Al-0.5Ca-0.5Na$ و $Al-0.5K-0.5Na$ نشان داده شده است (شکل ۱۲). همچنین تبدلات جرمی رخ داده طی دگرسانی را می‌توان در نمودار دوتایی نسبت‌های مولار K/Al در مقابله $2Ca+Na+K/Al$ (Warren et al. 2007) پیشنهاد شده است (شکل ۱۲). بر اساس این نمودار سنگ‌هایی که تنها حاوی پلاژیوکلاز (اعضای انتهایی آلبیت-آنورتیت یا محلول جامدی از آنها) هستند در محور $Al/2Ca+Na+K$ (دارای ارزش ۱ بوده و در مقابله سنگ‌های حاوی فلدسپارپتاسیم یا بیوتیت در محور K/Al دارای مقدار ۱ هستند. همچنین سنگ‌های غنی از آلومنیوم (به عنوان مثال در کلریت) از این نقطه فاصله بگیرند. پتاسیم و کلسیم هستند در نقطه صفر نمودار قرار می‌گیرند که ممکن است با حضور عناصر آهن و منیزیوم (به عنوان مثال در کلریت) از این نقطه فاصله بگیرند. سنگ‌های ولکانیکی بدون دگرسانی با نسبت مولار مشخص K/Al در نزدیکی خط ۱ قرار می‌گیرند و سنگ‌های حدوداً سطح تا مافیک با داشتن مقادیر بالای کلسیم در سمت راست این محور جای دارند (شکل ۱۲).

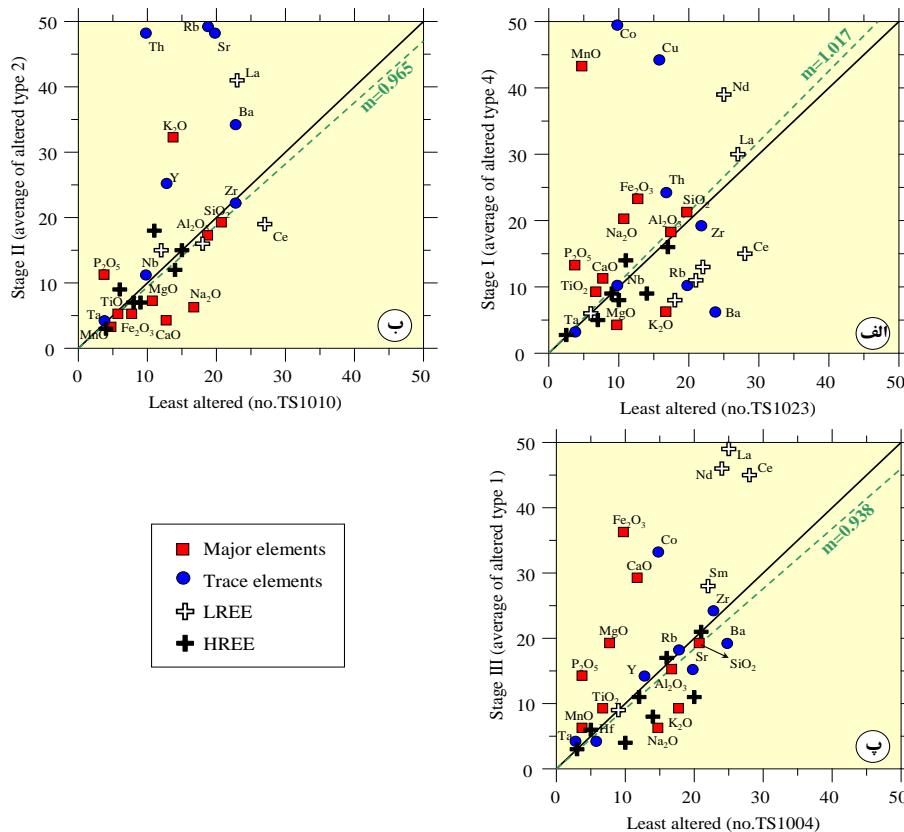
طبق این نمودار کاهش نسبت K/Al در مقابل افزایش نسبت مولار (2Ca+Na+K)/Al موجب تغییر ترکیب و جنس سنگ‌ها از روبلیت (گرانیت) به سمت داسیت، آندزیت و بازالت (گابرو) می‌شود. علاوه بر این، نسبت مولار با توجه به این نمودارها عناصر فرعی کانه‌ساز نظیر کبات و وانادیوم با افزایش محتوای پتانسیم سنگ‌ها همبستگی مثبت نشان داده و در این میان بیشترین نسبت K/(2Ca+Na+K) متعلق به گرانیت‌ویدهای دگرسان نوع ۲ است. تهی شدگی عناصر کانه‌ساز آهن، مس و تیتان در این نمودارها گویای غنی شدگی آنها در دگرسانی سدیک (کلسیک) و رگه‌های کانه‌ساز کوارتز-هماتیت همراه آن است. کاهش نسبت Rb/Sr همراه با افزایش نسبت پتانسیم گویای غنی شدگی این نسبت در فلدسپارپتانسیم و بیوتیت است. علاوه بر این عناصر نادرخاکی سبک و سنگین نیز با نسبت K/(2Ca+Na+K) همبستگی مثبت نشان می‌دهند که بیشترین غنی شدگی آنها به ترتیب در سنگ‌های گرانیت‌ویدی نوع ۱ و ۲ همراه با دگرسانی‌های شاخص کوارتز-کلسیت (\pm کلریت-سولفیدی) و پتانسیک است (شکل ۱۳). این غنی شدگی از ویژگی‌های بازار ذخایر آهن مرتبط با توده‌های نفوذی اکسیدی-اسیدی نوع IOCG است (Pollard, 2001; Barton and Johnson, 2000; Hitzman et al., 1992).

نتیجہ گیری

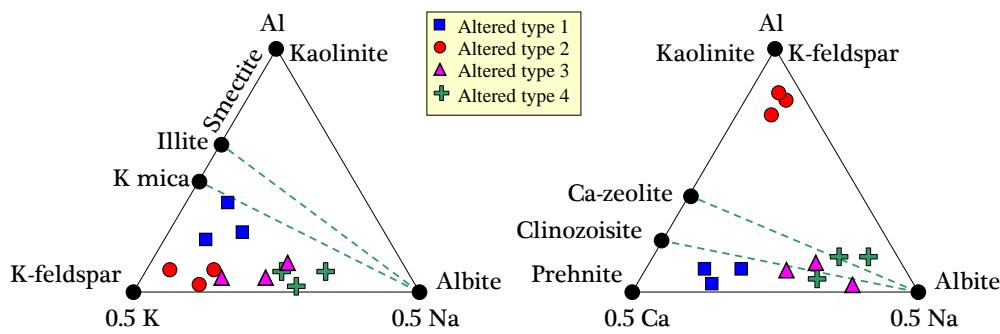
در منطقه مطالعاتی کوهدم نوعی منطقه بندي دگرسانی در مجاورت رگه های آهن-مس (پلاطلا) قابل مشاهده است که از نظم خاصی پيروي می نماید. دگرسانی سدیک (کلسیک) با کانی شاخص آلبیت طی مرحله نخست در مجاورت رگه ها و افق های معدنی کانه دار همراه با غنی شدگی عناصر اصلی Na_2O , CaO , Fe_2O_3 , MnO , P_2O_5 و عناصر کانه ساز Cu و Co و در مقابل تهی شدگی عناصر اکسیدی K_2O و MgO تشکیل شده است. دگرسانی مرحله دوم یا دگرسانی پتابلیک با اصلی K_2O و Na_2O و در مقابل تهی شدگی عناصر اکسیدی CaO , Ba , Rb , Th , Y و Sr قابل مشاهده است. دگرسانی ثالثی با عناصر اکسیدی Fe_2O_3 و MgO با فاصله از رگه های کانه ساز قابل تشخض است. رخداد

Pollard (2001) دگرسانی سدیک (-کلسیک) اغلب در نتیجه عدم اختلاط سیالات گرمابی غنی از نمک در سیستم‌های $\text{H}_2\text{O}-\text{NaCl}-\text{CO}_2$ است که این خصوصیت از ویژگی‌های باز کانه‌زایی‌های نوع IOCG است که از این لحاظ مشابه رخداد دگرسانی پتاسیک در ذخایر مس-طلای پورفیری است. همانطور که بخش زمین‌شناسی اشاره شد براساس مطالعات اکتشافات عمومی در منطقه پی‌جوبی کوهدم تاکنون سه منطقه امید بخش معرفی شده است که کانی‌سازی‌های چندفلزی متعددی در بخش‌های مختلف آن صورت گرفته است (شکل ۱). در این میان رخداد دایک‌های متقطع با ترکیب گرانیتی تا بازیک بویزه در بخش مرکزی با تولیت کوهدم از جایگاه بویزه‌ای در پراکنده‌گی فلزات در منطقه برخوردار است (شکل ۱). همچنین تمرکز این دایک‌ها در انديس‌های کوهدم ۱ و ۲ از سایر مناطق بیشتر است. برمنای شواهد پتروگرافی، ژئوشیمی سنگ‌کل و نسبت‌های عنصری مولا ر در سنگ‌های دگرسان منطقه پی‌جوبی کوهدم ۱ می‌توان گفت بیشترین سهم دگرسانی سدیک (-کلسیک) در دایک‌های مافیک و فلزیک منطقه رخداده که این عامل موجب تحرك سیال گرمابی غنی از فلز و شکل‌گیری بخش مهمی از کانه‌زایی‌های رگه‌ای-برشی آهن-مس (پلطا) مرتبط با این دایک‌ها شده است. به نظر می‌رسد این ویژگی در دایک‌های متقطع جنوب منطقه و به ویژه انديس معدنی کوهدم ۲ نیز حاکم باشد که استفاده از الگوی دگرسانی ارائه شده در این پژوهش می‌تواند راهبردی برای ادامه مراحل پی‌جوبی و ورود به فاز اکتشافات تفضیلی در کانی‌سازی‌های دیگر منطقه باشد.

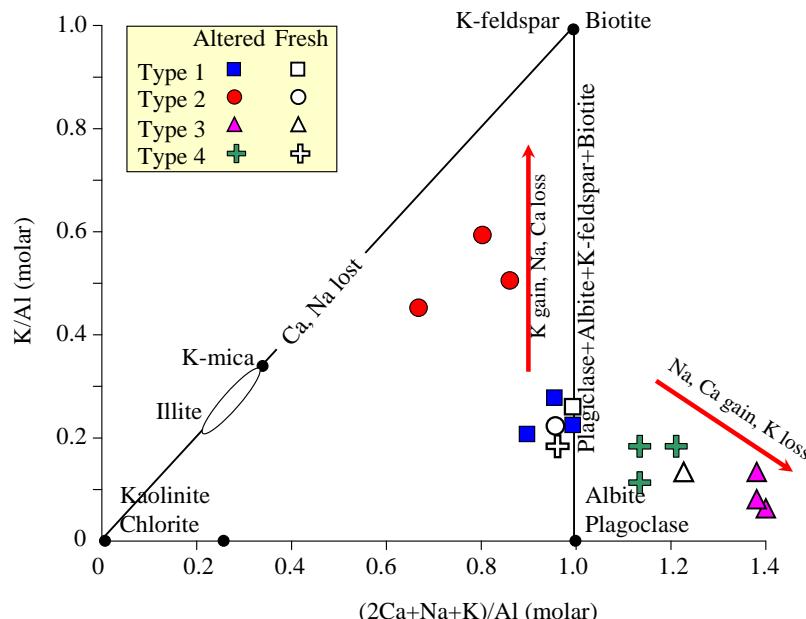
همچنین مطالعات تغییرات جرمی دگرسانی گوای غنی‌شدگی نسی سدیم همراه با مجموعه عناصر کانه‌ساز آهن و مس است که این غنی‌شدگی اغلب با کاهش نسبی عناصر پتاسیم و منیزیم صورت گرفته است. به تدریج با افزایش آلkalینیته سیال و رخداد دایک‌های پتاسیک در منطقه غلظت پتاسیم افزایش یافته و هاله‌ای از فلدسپار پتاسیم در اطراف آلبیت تشکیل شده و دگرسانی پتاسیک را ایجاد کرده است. علاوه بر تغییرات جرمی دگرسانی، استفاده از نسبت‌های عنصری مولا ر نمونه‌های دگرسان تا حد زیادی می‌تواند تغییرات ژئوشیمیایی سنگ دگرسان در مجاورت افق‌های کانه‌ساز را نمایش دهد. بر این اساس با استفاده از نسبت مولا K/Al در مقابل $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$ ، علاوه بر تفکیک سنگ‌های دگرسان از غیردگرسان می‌توان روند افزایشی یا کاهشی مجموعه عناصر سدیم، پتاسیم و کلسیم در سنگ‌های دگرسان را مورد ارزیابی قرار داد. در منطقه کوهدم بالاترین نسبت مولا K/Al با مقادیر بین $0/4$ تا $0/6$ متعلق به گرانات‌تیویدهای نوع ۲ و بیشترین نسبت $(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$ متعلق به دایک‌های مافیک (نوع ۳) و فلزیک (نوع ۴) با مقدار تقریبی به ترتیب $1/4$ و $1/2$ است. همچنین همبستگی منفی میان غلظت عناصر کانه‌ساز آهن و مس در مقابل نسبت عنصری مولا $\text{K}/(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})$ گوای از شدگی این عنصر در رگه‌ها و افق‌های کانه‌ساز و ارتباط ژئوشیمیایی آنها با دگرسانی سدیک (-کلسیک) در منطقه است. از آنجایی که بیشترین سهم دگرسانی سدیک در دایک‌های مافیک و فلزیک منطقه رخداده است لذا می‌توان گفت این دگرسانی سدیک از کانه‌زایی آهن-مس (پلطا) در منطقه مطالعاتی کوهدم مرتبط با این دایک‌ها و دگرسانی سدیک (-کلسیک) مرتبط با آنها انجام شده است. بر اساس مطالعات



شکل ۱۰. نمودارهای هم غلظت (ایزوکون) محاسبه شده بر اساس معادله Grant (1986) مقادیر میانگین دگرسانی‌های (الف) سدیک (-کلسیک) در مقابل نمونه غیردگرسان با شماره TS1004، (ب) پتاسیک در مقابل نمونه غیردگرسان با شماره TS1010 و (ج) کوارتز-کلسیت (\pm کلریت-سولفید) در مقابل نمونه غیردگرسان با شماره TS1023



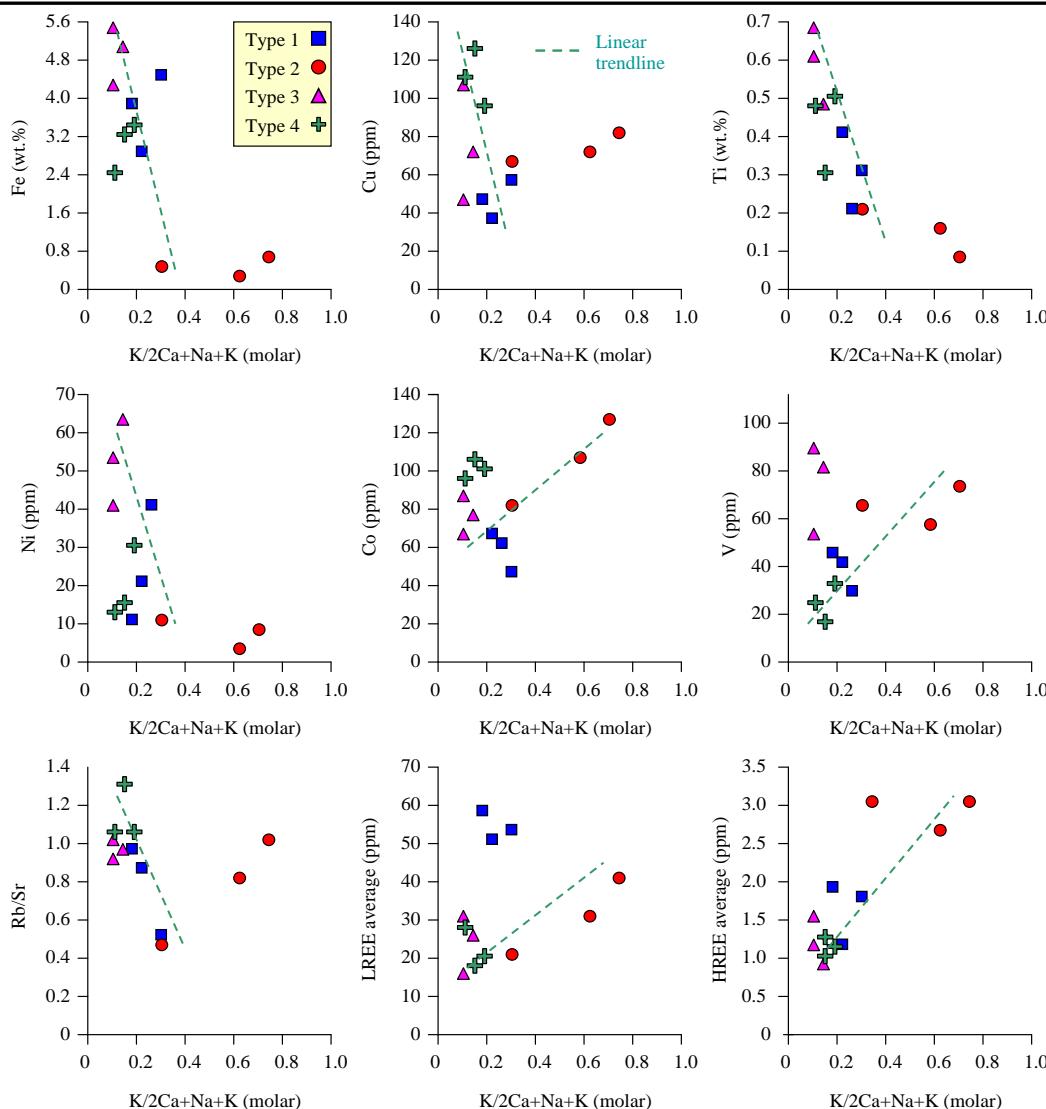
شکل ۱۱. نمودارهای سه‌تایی غلظت مولار عناصر $\text{Al}-\text{K}-\text{Na}$ و $\text{Al}-\text{Ca}-\text{Na}$ که در آن ترکیب انواع سنگ‌های دگرسانی ۱، ۲، ۳ و ۴ نشان داده است.



شکل ۱۲. نمودار دو‌تایی نسبت مولار K/Al (بر اساس Warren et al., 2007) در مقابل $(\text{K} + \text{Na} + \text{Ca})/\text{Al}$ که در آن موقعیت سنگ‌های دگرسان منطقه کوهدم و نمونه سنگ غیردگرسان از همان نوع در این نمودار ترسیم شده است.

جدول ۵. نسبت‌های مولار عناصر K , Ca , Na , Al در سنگ‌های دگرسان منطقه کوهدم

$\text{K}/(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})$	$(2\text{Ca}+\text{Na}+\text{K})/\text{Al}$	K/Al molar	Al molar	Na molar	2Ca molar	K molar	تیپ
.۰/۳۰	.۰/۹۶	.۰/۲۸	.۰/۲۵	.۰/۰۴	.۰/۱۴	.۰/۰۷	۱
.۰/۲۲	.۰/۹۳	.۰/۲۰	.۰/۲۹	.۰/۰۳	.۰/۱۸	.۰/۰۶	۱
.۰/۲۰	۱/۰۷	.۰/۲۲	.۰/۲۷	.۰/۰۶	.۰/۱۷	.۰/۰۶	۱
.۰/۲۱	.۰/۶۶	.۰/۴۶	.۰/۳۰	.۰/۰۴	.۰/۰۳	.۰/۱۴	۲
.۰/۶۰	.۰/۸۶	.۰/۵۱	.۰/۲۹	.۰/۰۶	.۰/۰۴	.۰/۱۵	۲
.۰/۷۰	.۰/۸۲	.۰/۶۰	.۰/۲۹	.۰/۰۳	.۰/۰۴	.۰/۱۷	۲
.۰/۴	۱/۰۴	.۰/۰۶	.۰/۳۰	.۰/۱۸	.۰/۲۲	.۰/۰۲	۳
.۰/۰۲	۱/۰۰	.۰/۰۶	.۰/۳۰	.۰/۲۰	.۰/۲۰	.۰/۰۲	۳
.۰/۰۵	۱/۰۵	.۰/۰۷	.۰/۲۸	.۰/۲۰	.۰/۱۶	.۰/۰۲	۳
.۰/۱۶	۱/۱۵	.۰/۲۰	.۰/۲۰	.۰/۱۷	.۰/۰۴	.۰/۰۴	۴
.۰/۰۵	۱/۰۰	.۰/۰۹	.۰/۲۲	.۰/۱۵	.۰/۰۵	.۰/۰۲	۴
.۰/۲۰	.۰/۹۵	.۰/۲۰	.۰/۲۱	.۰/۱۳	.۰/۰۳	.۰/۰۴	۴



شکل ۱۳. نسبت عنصری مولار $K/2Ca+Na+K$ در مقابل غلظت عناصر کانساز و فرعی در نمونهای دگرسان منطقه. غلظت عناصر اصلی آهن و تیتان بر حسب درصد وزنی (%) و سایر عناصر بر حسب گرم در تن (ppm) است.

منابع

- افشونی. ز، اسماعیلی. د، اسدی هارونی. ۵، ۱۳۹۲، مطالعه ایزوتوب‌های پایدار (O , H و S) در زون‌های دگرسانی فیلیک و پتاسیک-فیلیک کانسار مس-مولبیدن پورفیری کهنه‌گ (شمال شرق اصفهان)، مجله زمین‌شناسی کاربردی پیشرفت، شماره ۷، ص ۶۴-۷۲.
- خلعتبری. ر، ۱۳۷۱، پلتونیسم ترشیری منطقه اردستان و ایران مرکزی، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، سازمان خوارزمی تهران، ۱۳۰ صفحه.
- ربیعی. م، ۱۳۸۵، اکتشافات ژئوشیمیایی ناحیه کوهدم و برسی ژئوکارپتیک طلای آن، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه خوارزمی تهران، ۱۳۰ صفحه.
- سامانی. ب، ۱۳۷۳، فلزایی و ایالت‌های متالوژی ایران، سیزدهمین گردهمایی علوم‌زمین سازمان زمین‌شناسی کشور.
- سرجوچیان. ف، ۱۳۹۱، مطالعات اکتشافات تفصیلی آنومالی‌های طلا و مس منطقه کوهدم.
- شرکت تهیه و تولید مواد معدنی ایران، ۱۳۸۸، نکته‌ها و پیچیدگی‌هایی از زمین‌شناسی دگرگونه سنگ‌های منطقه انارک-خور جندق (ایران مرکزی) در پیوند با کارهای زمین‌شناسی، شرکت تکنواکسپورت (ژئومتال).
- نجفیان. ط، فتحیان‌پور. ن، رنجبر. ح، بخش‌پور. ر، ۱۳۹۱، شناسایی پدیده‌های طیفی ناشناخته از داده‌های تلفیقی تصاویر مأمورهای ALI+ASTER و ابر طیفی Hyperion بر مبنای روش ضربه همبستگی، مطالعه موردی (محدوده معدنی مس سرچشممه)، مجله زمین‌شناسی کاربردی پیشرفت، شماره ۵، ص ۵۹-۶۷.
- Appleyard. E.C., 1991, SOMA-A package of Fortran programs for calculating mass exchange in metasomatic and altered rocks, Waterloo, ON, University of Waterloo, 65 p.

- Babcock. R.S., 1973, Computational models of metasomatic processes, *Lithos*, Vol: 6, p: 279–290
- Bagheri. S., Stampfli. G.M., 2008, The Anarak, Jandaq and Posht-e-Badam metamorphic complexes in central Iran: New geological data, relationships and tectonic implications, *Tectonophysics*, No. 451, p: 123–155
- Barton. M.D., Johnson. D.A., 2000, Alternative brine sources for Fe–oxide (–Cu–Au) systems: implications for hydrothermal alteration and metals. In: Porter TM (ed) *Hydrothermal iron oxide copper gold & related deposits: a global perspective*, Australian Mineral Foundation, Adelaide, p: 43–60
- Giggenbach. W.F., 1981, Geothermal mineral equilibria, *Geochimica et Cosmochimica Acta*, Vol. 45, p: 393–410
- Giggenbach. W.F., 1984, Mass transfer in hydrothermal alteration systems—a conceptual approach, *Geochimica et Cosmochimica Acta*, Vol. 48, p: 2693–2711
- Giggenbach. W.F., 1997, The origin and evolution of fluids in magmatic-hydrothermal systems, in Barnes, H.L., ed., *Geochemistry of hydrothermal ore deposits*, 3rd ed.: New York, John Wiley and Sons, p: 737–796
- Grant. J.A., 1986, The isocon diagram—a simple solution to Gresens' equation for metasomatic alteration, *Economic Geology*, Vol. 81, p: 1976–1982
- Gresens. R.L., 1967, Composition-volume relationships of metasomatism, *Chemical Geology*, Vol. 2, p: 47–65
- GSI (Geological Survey of Iran). 1981, Geological map of Iran 1:100,000 series, Sheet 6557, Kuh-e Dom
- GSI (Geological Survey of Iran). 1979, Geological map of Iran 1:250,000 series, No.G7, Anarak
- Hitzman. M.W., Oreskes. N., Einaudi. M.T., 1992, Geological characteristics and tectonic setting of Proterozoic iron oxide (Cu–U–Au–REE) deposits, *Precambrian Res*, Vol: 58, p: 241–287
- Leitch. C.H.B., Lentz. D.R., 1994, The Gresens approach to mass balance constraints of alteration systems, *Geological Association of Canada Short Course Notes*, Vol: 11, p: 161–192
- MacLean. W.H., 1990, Mass change calculations in altered rock series, *Mineralium Deposita*, Vol: 25, p: 44–49
- MacLean. W.H., Barrett. T.J., 1993, Lithogeochemical techniques using immobile elements, *Journal of Geochemical Exploration*, Vol: 48, p: 109–133
- MacLean. W.H., Kranidiotis. P., 1987, Immobile elements as monitors of mass transfer in hydrothermal alteration: Phelps Dodge massive sulfide deposit, Matagami, Quebec, *Economic Geology*, Vol: 82, p: 951–962
- McDonough. W.F., Sun. S.S., 1995, The composition of the earth, *Chemical Geology*, Vol: 120, p: 223–253
- Oliver. N.H.S., Cleverley. J.S., Mark. G., Pollard. P.J., Fu. B., Marshall. L.J., Rubenach. M.J., Williams. P.J., Baker. T., 2004, Modeling the role of sodic alteration in the genesis of iron–oxide–copper–gold deposits, eastern Mount Isa block, Australia, *Economic Geology*, Vol: 99, p: 1145–1176
- Pollard. P.J., 2001, Sodic (–calcic) alteration in Fe–oxide–Cu–Au districts: an origin via unmixing of magmatic H₂O–CO₂–NaCl±CaCl₂–KCl fluids, *Miner Deposita*, Vol: 36, p: 93–100
- Stanley. C.R., Madeisky. H.E., 1994, Lithogeochemical exploration for hydrothermal ore deposits using Pearce element ratio analysis, *Geological Association of Canada Short Course Notes*, Vol: 11, p: 193–212
- Technoexport., 1981, Detail geology prospecting in the Anarak Area Central Iran, Geological Survey of Iran, Report No. 9
- Warren. I., Simmons. S.F., Mauk. J., 2007, Whole-Rock Geochemical Techniques for Evaluating Hydrothermal Alteration, Mass Changes, and Compositional Gradients Associated with Epithermal Au–Ag Mineralization, *Economic Geology*, Vol: 102, p: 923–948
- Zanchi. A., Zanchetta. S., Garzanti. E., Balini. M., Berra. F., Mattei. M., Muttoni. G., 2009, The Cimmerian evolution of the Nakhlak–Anarak area, Central Iran, and its bearing for the reconstruction of the history of the Eurasian margin in Brunet, M.F., Wilmsen, M. and Granath, J. W. (eds) *South Caspian to Central Iran Basins*, The Geological Society, London, Special Publications, Vol: 312, p: 261–286