

# کانی‌شناسی و زمین‌شیمی عناصر جزئی پهنه دگرسانی آرژیلیک: منطقه زمین‌حسین، استان کرمان، جنوب شرق ایران

محمد خالقی<sup>۱</sup>، علی عابدینی<sup>۲\*</sup>، حجت الله رنجبر<sup>۳</sup>، علی اصغر کلاگری<sup>۴</sup>

- ۱- گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه ارومیه، ارومیه، ایران
  - ۲- گروه مهندسی معدن، دانشگاه شهید باهنر کرمان، کرمان، ایران
  - ۳- گروه علوم زمین، دانشکده علوم طبیعی، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

**چکیده:** منطقه زمین حسین در ۱۷۰ کیلومتری جنوب شرق شهر کرمان، کمریند فلزیابی دهچ - ساردوئیه در جنوب شرق ایران واقع است. اندر کنش سیال های گرمابی با سنگ های آتش فشانی ائوسن پیشین (به طور عمده آندزیت) در این منطقه با رخداد یک سامانه دگرسانی گسترده همراه بوده است. این سامانه دگرسانی گرمابی شامل پهنه های دگرسانی آژیلیک، فیلیک و پروپلیتیک است. با توجه به بررسی های میکروسکوپی، کالکوپریت، مگنتیت، پیریت، هماتیت، گوتیت، مالاکیت و آزوریت کانی های مهم در رگه ها و رگچه های کانی سازی شده پهنه دگرسانی آژیلیک محسوب می شوند. نتایج کانی شناسی نشان می دهند که پهنه دگرسانی آژیلیک در بردارنده کانی هایی چون کوارتز، کائولینیت، مونتموریلونیت، مسکوویت-ایلیت، جاروسیت، هماتیت، گوتیت، آلبیت، اورتوکلاز و کلسیت است. محاسبات تغییرات جرم عناصر جزئی با فرض AI به عنوان عنصر شاخص کم تحرک نشان می دهند که فرایند تبدیل سنگ های آندزیتی به پهنه دگرسانی آژیلیک با غنی شدگی عناصری چون U, Ba, Sr, Tl, Ga, Nb, Sc, Mo و Ta و تهی شدگی عناصری مانند Th, Cs, Co, V, Rb, Pb, Cu, Ni, Hf, Y, Zr و عناصر خاکی نادر (REE) طی تشکیل پهنه دگرسانی آژیلیک دستخوش هر دو فرایند شستشو و تثبیت شده اند. الگوی توزیع REE ها بهنجار شده به کندریت بیانگر جدایش و غنی شدگی عناصر خاکی نادر سبک (LREE) نسبت به عناصر خاکی نادر سنگین (HREE) و رخداد بی هنجاری منفی ضعیف Eu طی گسترش پهنه دگرسانی آژیلیک هستند. نتایج به دست آمده از بررسی های کانی شناسی، زمین شیمی تغییرات جرم و بررسی ضرایب همبستگی بین عناصر آشکار می کنند که رفتار عناصر جزئی طی تشکیل پهنه دگرسانی آژیلیک در منطقه زمین حسین تابعی از عواملی چون تغییرات دما و شیمی محلول های مسئول دگرسانی، اختلاف در شدت دگرسانی، جذب سطحی توسط کانی های رسی، روبش توسط اکسیدها و هیدروکسیدهای فلزی، و تثبیت در فازهای کانیابی تازه تشکیل شده بوده است.

واژه‌های کلیدی: دگرسانی، آرژیلیک، کانی، شناسی؛ زمین شیمی، عناصر جزئی؛ زمین حسین؛ ساردونیه؛ ایران.

مقدمه

سنگ‌های آذرین درونی و بیرونی این کمربند در استان کرمان  
دارای برونزدهای قابل ملاحظه‌ای بوده و از نظر تنوع سنگی و  
حجم قابل توجه هستند [۱]. برخی از پژوهشگران این بخش از  
کمربند ارومیه- دختر در استان کرمان را کمربند دهج-  
سار دوئه نامیده‌اند [۲]. از مهمترین ویژگی‌های زمین‌شناسی

کمریند ماگمایی ارومیه- دختر در ایران دربردارنده سنگ‌های آذرین درونی و بیرونی به سن کرتاسه تا کواترنر است. این کمریند با طولی بیش از ۱۸۰ کیلومتر و عرضی حدود ۵۰ تا ۱۵۰ کیلومتر از شمال‌غرب تا جنوب‌شرق ایران ادامه دارد.

بین نمونه‌های برداشت شده، ۲۳ نمونه سنگی (۴ نمونه آندزیت و ۱۹ نمونه از پهنه دگرسانی آژیلیک) برای بررسی‌های کانی-شناختی و زمین‌شیمیایی انتخاب گردیدند. برای تعیین فازهای کانیایی نامشخص در نمونه‌های مربوط به پهنه دگرسانی آژیلیک، ۷ نمونه از ۱۹ نمونه بر اساس تغییرات در ویژگی‌های فیزیکی انتخاب و با استفاده پراش سنج مدل فیلیپس PW1800 در شرکت زرآما به روش پراش پرتو X (XRD) تجزیه شدند. برای بررسی‌های زمین‌شیمیایی، هر ۲۳ نمونه به دو روش طیفسنجی نشری پلاسمای جفت شده القایی-ICP (ES) و طیفسنجی جرمی پلاسمای جفت شده القایی-ICP (MS) به ترتیب برای تعیین مقادیر عناصر اصلی و جزئی (شامل لانتانیدها) در آزمایشگاه ACME کشور کانادا تجزیه شدند. مقدار مواد فرار (LOI) نمونه‌ها در آزمایشگاه یاد شده بر اساس کاهش وزن یک گرم نمونه پس از گرمادهی در ۹۵۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۹۰ دقیقه تعیین شد. نتایج تجزیه‌ها به همراه مقادیر LOI نمونه‌های مربوط به پهنه دگرسانی آژیلیک و سنگ‌های آندزیتی منطقه زمین‌حسین در جدول‌های ۳-۱ ارائه شده‌اند.

#### زمین‌شناسی منطقه

منطقه زمین‌حسین بر اساس تقسیمات زمین‌ساختی ایران [۸] بخشی از پهنه ارومیه - دختر است (شکل ۱). این منطقه در بخش جنوبی کمربند دهچ-ساردوئیه قرار دارد. واحدهای زمین‌شناسی منطقه از نظر سنی به دو گروه ائوسن و کواترنر منطقه می‌شوند [۶] (شکل ۲). تشکیلات سنگی ائوسن در این منطقه را می‌توان به پنج واحد مجزا تقسیک نمود که به ترتیب از قدیم به جدید عبارتند از (۱) سنگ‌های آذرین آتشفشاری با ترکیب سنگ‌شناسی آندزیت، آندزی - بازالت و مواد آذرآواری، (۲) دایک‌های تراکی آندزیتی، آندزیتی و گرانیتی، (۳) گرانیت و گرانانودبوریت، (۴) کنگلومرا، کالکرینیت نومولیتدار و ماسه-سنگ توفی و (۵) رسوب‌های توربیدیاتی. تشکیلات کواترنری منطقه نیز شامل دو واحد مخروط افکنه‌های گراول دار جوان و رسوب‌های آبرفتی عهد حاضر هستند. اندرکنش سیال‌های گرمابی با سنگ‌های بیشتر آندزیتی و به طور محدود آندزی - بازالتی و مواد آذرآواری وابسته در این منطقه با تشکیل و گسترش یک سامانه دگرسانی بسیار گستردۀ همراه شده است.

اقتصادی کمربند دهچ-ساردوئیه می‌توان به رخداد دگرسانی - های گرمابی بسیار گسترده و تشکیل ذخایر پورفیری، اسکارن و رگه‌ای اپی‌ترمال اشاره کرد [۳]. در سال‌های اخیر، پژوهش‌های بسیاری پیرامون ذخایر این کمربند و دگرسانی‌های وابسته به آنها انجام شده است [۲-۳]. به نظر می‌رسد که ویژگی‌های کانی‌شناسی و زمین‌شیمیایی دگرسانی‌های گرمابی در این کمربند نسبت به کانه‌زایی‌های انجام شده بسیار کمتر مورد توجه قرار گرفته است.

منطقه زمین‌حسین واقع در کمربند فلزایی دهچ - ساردوئیه شامل دگرسانی‌های گرمابی بسیار گسترده و کانی-سازی‌هایی از مس و آهن است. این منطقه در ۱۷۰ کیلومتری جنوب‌شرق شهر کرمان قرار دارد. اندرکنش سیال‌های گرمابی با سنگ‌های آتشفشاری آندزیتی، آندزی - بازالتی و مواد آذرآواری (به سن ائوسن پایینی) با تشکیل و گسترش یک سامانه دگرسانی بسیار گستردۀ در این منطقه همراه بوده است. بخشی از این سامانه را پهنه دگرسانی آژیلیک تشکیل می‌دهد. تاکنون هیچ بررسی جامعی پیرامون کانی‌شناسی و زمین‌شیمی‌پهنه دگرسانی آژیلیک در منطقه زمین‌حسین انجام نشده است. در این پژوهش، براساس بررسی‌های صحرایی و آزمایشگاهی (سنگنگاری، کانه‌نگاری، کانی‌شناسی تجزیه‌ای، زمین‌شیمی تغییرات جرم و محاسبه ضریب همبستگی بین عناصر)، اطلاعات جامعی از کانی‌سازی، نقش کانی‌ها و عوامل زمین‌شیمیایی موثر در تحرك، توزیع و تمکز عناصر جزئی (شامل لانتانیدها) و دلایل رخداد بی‌هنجاری‌های Eu و Ce و جدایش لانتانیدها طی گسترش پهنه دگرسانی آژیلیک در منطقه زمین‌حسین ارائه می‌شود.

#### روش بررسی

این پژوهش، در دو بخش صحرایی و آزمایشگاهی انجام شده است. در بخش صحرایی، پیمایش‌هایی برای شناخت چگونگی گسترش پهنه دگرسانی آژیلیک و ارتباط آن با سنگ‌های آذرین آتشفشاری منطقه انجام شد. بر این اساس، ۸۵ نمونه سنگی از پهنه دگرسانی آژیلیک و سنگ‌های آذرین آتشفشاری وابسته و رگه-رگچه‌های کانه‌زایی شده در این پهنه برداشت شد. بخش آزمایشگاهی، با تهیه و بررسی ۲۵ مقطع نازک-صیقلی توسط میکروسکوپ دومناظوره شروع گردید. سپس، از

چون هماتیت، لیمونیت و جاروسیت است. افزون بر این، رخداد کانه‌زایی‌هایی از کالکوپیریت، پیریت، مالاکیت، آزوریت، سنگ گچ و انیدریت به صورت رگه و یا رگچه از دیگر ویژگی‌های زمین‌شناسی این پهنه دگرسانی محسوب می‌شوند. همچنین، با توجه به پیمایش‌های صحرایی، بر پهنه دگرسانی آرژیلیک مورد بررسی گاهی برونزدهایی از ترکیب‌های سیلیسی ریزبلور به صورت یوش‌سنگ با خاصیتی متغیر از نیم تا سه متر تشکیل شده است.

بررسی‌های انجام شده نشان می‌دهند که این سامانه دگرسانی به سه پهنه دگرسانی آرژیلیک، فیلیک و پروپلیتیک قابل تفیکیک است (شکل ۲). در این منطقه، در نزدیکی محل برخورد سنگ‌های گرانیتی و گرانوپیوریتی با سنگ‌های آندزیتی، آندزی-بازالت و مواد پیروپلاستیک و یا درون سنگ‌های آتش‌شکنی یاد شده کانی‌سازی‌هایی از کالکوپیریت و مگنتیت به صورت رگه و رگچه قابل مشاهده است. پیمایش‌های صحرایی نشان می‌دهند که پهنه دگرسانی آرژیلیک در بردارنده برونزدهایی از رگه-رگچه‌های شامل ترکیبات آهن‌دار

**جدول ۱** نتایج تجزیه ICP-ES عناصر اصلی (بر حسب درصد وزنی) در سنگ‌های آذرین آندزیتی و نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین.

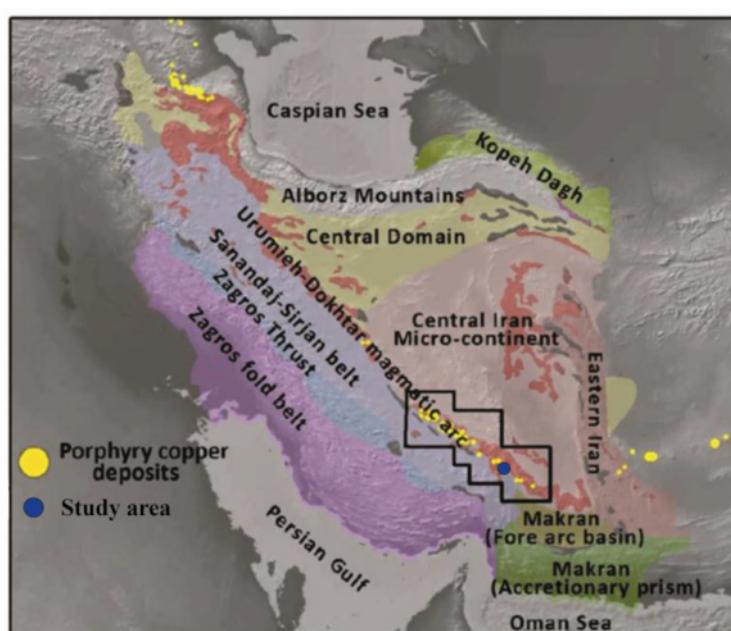
|                                | حدآشکارسازی | آندریت |        |        |       | دگرسانی آرژیلیک |       |       |       |        |        |        |
|--------------------------------|-------------|--------|--------|--------|-------|-----------------|-------|-------|-------|--------|--------|--------|
|                                |             | Zm-63  | Zm-69  | Zm-74  | Zm-80 | Zm-84           | Zm-85 | Zm-86 | Zm-87 | Zm-88  | Zm-89  | Zm-90  |
| SiO <sub>2</sub> (wt%)         | ۰,۰۱        | ۵۷,۵   | ۶۱,۲   | ۶۰,۵   | ۵۶,۱  | ۶۳,۴            | ۶۹,۷  | ۶۳,۳  | ۶۱,۱  | ۶۷,۲   | ۶۵,۳   | ۶۵,۲   |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۰,۰۱        | ۱۸,۱   | ۱۷,۴   | ۱۷,۱   | ۱۸,۱  | ۱۸,۹            | ۱۷,۶  | ۱۹,۲  | ۱۸,۵  | ۱۷,۳   | ۱۶,۳   | ۱۷,۶   |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۰,۰۱        | ۴,۶۵   | ۳,۳۹   | ۳,۹۱   | ۵,۵۹  | ۰,۴۵            | ۰,۵۱  | ۰,۳۴  | ۰,۵۱  | ۰,۶۳   | ۰,۸۴   | ۰,۴۵   |
| CaO                            | ۰,۰۱        | ۶,۱۸   | ۴,۲۱   | ۴,۱۳   | ۷,۰۸  | ۰,۱۸            | ۰,۳۱  | ۰,۱۹  | ۰,۱۸  | ۰,۴۱   | ۰,۷۲   | ۰,۳۶   |
| Na <sub>2</sub> O              | ۰,۰۱        | ۴,۴۵   | ۴,۵۴   | ۴,۵۵   | ۴,۲۵  | ۰,۱۹            | ۰,۳۳  | ۰,۱۷  | ۰,۱۶  | ۰,۳۹   | ۰,۶۹   | ۰,۳۴   |
| MgO                            | ۰,۰۱        | ۲,۸۱   | ۱,۹    | ۱,۸۶   | ۲,۲۷  | ۰,۲۶            | ۰,۰۸  | ۰,۶۸  | ۰,۲۴  | ۰,۷۶   | ۰,۶۵   | ۰,۴۳   |
| K <sub>2</sub> O               | ۰,۰۱        | ۲,۲۹   | ۴,۴۶   | ۴,۶۶   | ۱,۹۴  | ۲,۴             | ۳,۰۵  | ۳,۰۹  | ۱,۹۴  | ۲,۹    | ۲,۸۶   | ۳,۰۱   |
| TiO <sub>2</sub>               | ۰,۰۱        | ۰,۹۱   | ۰,۹    | ۰,۸۶   | ۱,۱   | ۰,۹۱            | ۰,۸۹  | ۰,۹۹  | ۰,۸۸  | ۰,۸۸   | ۰,۸    | ۰,۸۴   |
| MnO                            | ۰,۰۱        | ۰,۸۸   | ۰,۹۸   | ۰,۸۹   | ۰,۹۶  | ۰,۳۳            | ۰,۴۶  | ۰,۴۷  | ۰,۴۲  | ۰,۵۲   | ۰,۶۶   | ۰,۵۲   |
| Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۰,۰۱        | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱  | ۰,۰۱            | ۰,۰۱  | ۰,۰۱  | ۰,۰۱  | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   |
| P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>  | ۰,۰۱        | ۰,۵۱   | ۰,۴۱   | ۰,۳۵   | ۰,۶۵  | ۰,۵۹            | ۰,۵۲  | ۰,۵۷  | ۰,۵۱  | ۰,۴۳   | ۰,۵۷   | ۰,۳۶   |
| L.O.I                          | -           | ۰,۴۸   | ۰,۵۲   | ۱,۱۲   | ۰,۸۸  | ۱۲,۲۵           | ۶,۵۳  | ۱۰,۹۶ | ۱۴,۹۱ | ۸,۴۵   | ۱۰,۱۳  | ۱۰,۲۷  |
| مجموع                          | -           | ۹۹,۷۷  | ۹۹,۹۲  | ۹۹,۹۴  | ۹۹,۹۳ | ۹۹,۸۷           | ۹۹,۹۹ | ۹۹,۹۷ | ۹۹,۴۶ | ۹۹,۸۸  | ۹۹,۸۳  | ۹۹,۳۹  |
| دگرسانی آرژیلیک                |             |        |        |        |       |                 |       |       |       |        |        |        |
|                                | Zm-91       | Zm-92  | Zm-93  | Zm-94  | Zm-95 | Zm-96           | Zm-97 | Zm-98 | Zm-99 | Zm-100 | Zm-101 | Zm-102 |
| SiO <sub>2</sub> (wt%)         | ۶۵,۳        | ۶۹,۵   | ۶۱,۹   | ۶۳,۱   | ۶۴,۱  | ۶۳,۲            | ۶۵,۳  | ۶۲,۹  | ۶۶,۲  | ۶۴,۹   | ۶۶,۱   | ۶۶,۱   |
| Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۱۸,۶        | ۱۷,۱   | ۱۸,۷   | ۱۸,۱   | ۱۸,۱  | ۱۸,۷            | ۱۷,۲  | ۱۸,۳  | ۱۹,۵  | ۱۸,۳   | ۱۸,۲   | ۱۶,۵   |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۰,۳۹        | ۰,۶۳   | ۰,۳۲   | ۰,۴۶   | ۰,۴۹  | ۰,۴۱            | ۰,۶۸  | ۰,۵۳  | ۰,۲۳  | ۰,۵۴   | ۰,۵۱   | ۰,۶۹   |
| CaO                            | ۰,۲۵        | ۰,۴۹   | ۰,۲۱   | ۰,۲۶   | ۰,۲۲  | ۰,۲۴            | ۰,۴۱  | ۰,۲۸  | ۰,۰۹  | ۰,۳۱   | ۰,۳۱   | ۰,۶۷   |
| Na <sub>2</sub> O              | ۰,۲۲        | ۰,۴۷   | ۰,۱۹   | ۰,۲۵   | ۰,۲۱  | ۰,۲۳            | ۰,۳۹  | ۰,۲۷  | ۰,۰۸  | ۰,۳۲   | ۰,۳۶   | ۰,۵۵   |
| MgO                            | ۰,۲۸        | ۰,۲۳   | ۰,۶۵   | ۰,۰۹   | ۰,۱۸  | ۰,۱۶            | ۰,۴۱  | ۰,۵۲  | ۰,۱۹  | ۰,۱۵   | ۰,۱۷   | ۰,۴۲   |
| K <sub>2</sub> O               | ۳,۲۳        | ۳,۰۲   | ۲,۳۷   | ۲,۸۷   | ۱,۷۲  | ۱,۳۴            | ۳,۵۴  | ۲,۸۲  | ۱,۹۲  | ۱,۸۸   | ۲,۳۳   | ۳,۱۷   |
| TiO <sub>2</sub>               | ۰,۸۸        | ۰,۸۱   | ۰,۸۸   | ۰,۸۸   | ۰,۸۹  | ۰,۹۱            | ۰,۸۲  | ۰,۸۸  | ۰,۹۹  | ۰,۹۲   | ۰,۹۵   | ۰,۸۱   |
| MnO                            | ۰,۶۲        | ۰,۰۱   | ۰,۶۵   | ۰,۶۴   | ۰,۷۳  | ۰,۶۳            | ۰,۵۶  | ۰,۶۲  | ۰,۶۳  | ۰,۶۳   | ۰,۶۴   | ۰,۶۱   |
| Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ۰,۰۱        | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱  | ۰,۰۱            | ۰,۰۱  | ۰,۰۱  | ۰,۰۱  | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   | ۰,۰۱   |
| P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>  | ۰,۶۱        | ۰,۵۱   | ۰,۸۴   | ۰,۷۵   | ۰,۵۱  | ۰,۵۱            | ۰,۴۴  | ۰,۵۵  | ۰,۵۴  | ۰,۵۸   | ۰,۴۷   | ۰,۴۴   |
| L.O.I                          | ۹,۰۴        | ۶,۷۲   | ۱۳,۴۹  | ۱۲,۶۸  | ۱۲,۳۶ | ۱۲,۳۹           | ۱۰,۱۶ | ۱۲,۲۴ | ۹,۰۵  | ۱۱,۳۷  | ۹,۶۷   | ۹,۹۸   |
| Sum                            | ۹۹,۹۴       | ۱۰۰,۰۰ | ۱۰۰,۲۱ | ۱۰۰,۰۹ | ۹۹,۵۲ | ۹۹,۷۳           | ۹۹,۹۲ | ۹۹,۹۲ | ۹۹,۹۳ | ۹۹,۹۱  | ۹۹,۷۲  | ۹۹,۹۵  |

**جدول ۲** مقادیر عناصر جزئی (بر حسب ppm) نمونه‌های مربوط به سنگ‌های آندزیتی و پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین اندازه‌گیری شده به روش ICP-MS

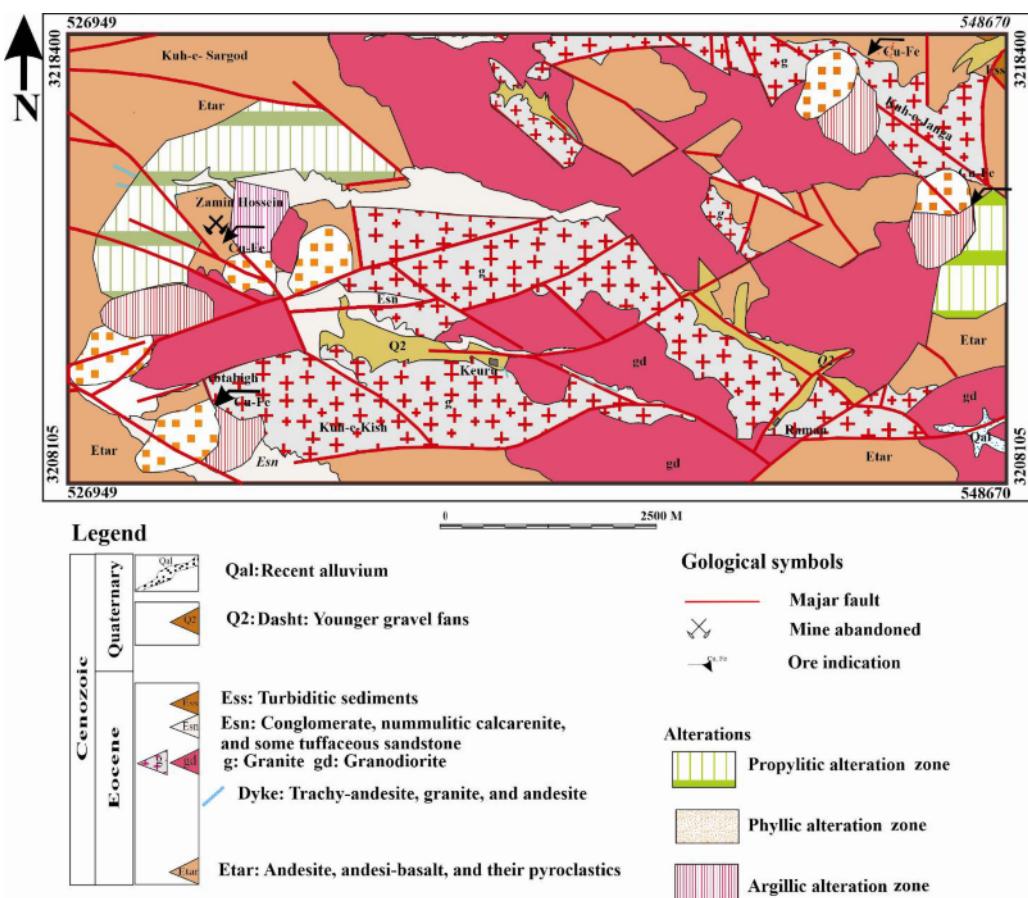
|         |             | آندزیت          |       |       |       | دگرسانی آرژیلیک |       |       |       |        |        |        |  |
|---------|-------------|-----------------|-------|-------|-------|-----------------|-------|-------|-------|--------|--------|--------|--|
|         | حدآشکارسازی | Zm-63           | Zm-69 | Zm-74 | Zm-80 | Zm-84           | Zm-85 | Zm-86 | Zm-87 | Zm-88  | Zm-89  | Zm-90  |  |
| U (ppm) | ۰,۱         | ۱,۷             | ۴,۱   | ۴,۵   | ۰,۹   | ۲,۳             | ۲,۴   | ۲,۱   | ۲,۶   | ۲,۸    | ۴,۱    | ۱,۷    |  |
| Th      | ۰,۲         | ۱۵,۵            | ۱۶,۸  | ۱۹,۱  | ۱۶,۹  | ۷,۴             | ۸,۵   | ۶,۷   | ۷,۲   | ۹,۸    | ۱۳,۳   | ۱۵,۵   |  |
| Ba      | ۱           | ۴۴,۷            | ۴۰,۸  | ۴۲,۸  | ۴۱,۶  | ۸۴,۷            | ۹۵,۴  | ۱۰,۲۷ | ۶۹,۶  | ۹۳,۶   | ۸۵,۷   | ۴۴,۷   |  |
| Hf      | ۰,۱         | ۲,۸             | ۳,۹   | ۴,۹   | ۵,۶   | ۲,۴             | ۲,۳   | ۱,۶   | ۲,۲   | ۳,۱    | ۵,۲    | ۲,۸    |  |
| Co      | ۰,۲         | ۳۷,۷            | ۳۲,۱  | ۳۱,۲  | ۳۹,۹  | ۰,۹             | ۷,۴   | ۸,۶   | ۵,۲   | ۹,۹    | ۲۵,۵   | ۳۷,۷   |  |
| Nb      | ۰,۱         | ۱۲,۹            | ۱۳,۶  | ۱۴,۱  | ۱۵,۵  | ۱۹,۱            | ۱۷,۸  | ۱۹,۶  | ۱۸,۶  | ۱۷,۱   | ۱۶,۲   | ۱۲,۹   |  |
| Cs      | ۰,۰۲        | ۲,۵۲            | ۲,۶۷  | ۲,۸۱  | ۳,۰۲  | ۰,۸۴            | ۰,۹۶  | ۱,۰۲  | ۰,۷۱  | ۰,۹۳   | ۰,۸۶   | ۲,۵۲   |  |
| Rb      | ۰,۱         | ۱۴۱,۶           | ۱۲۱,۳ | ۱۲۲,۵ | ۱۰۰,۸ | ۳۱,۴            | ۵۷,۶  | ۶۵,۸  | ۳۴,۲  | ۳۸,۱   | ۴۸,۶   | ۱۴۱,۶  |  |
| V       | ۸           | ۲۴,۸            | ۲۰,۳  | ۲۰,۴  | ۲۸,۰  | ۱۵,۸            | ۱۴,۳  | ۱۷,۷  | ۱۶,۵  | ۱۳,۶   | ۱۱,۷   | ۲۴,۸   |  |
| Ga      | ۰,۱         | ۱۴,۵            | ۱۵,۵  | ۱۳,۶  | ۱۴,۹  | ۲۲,۴            | ۲۰,۲  | ۲۲,۸  | ۱۹,۹  | ۱۹,۷   | ۱۷,۲   | ۱۴,۵   |  |
| Sn      | ۱           | ۲               | ۲     | ۲     | ۲     | ۲               | ۲     | ۲     | ۲     | ۲      | ۲      | ۲      |  |
| Sr      | ۰,۵         | ۵۵,۸            | ۴۱,۴  | ۶۹,۰  | ۴۵,۶  | ۱۱,۵            | ۱۲,۵  | ۱۲,۲  | ۸,۹   | ۱۲,۰   | ۱۴,۰   | ۵۵,۸   |  |
| Y       | ۰,۱         | ۱۵,۱            | ۱۷,۳  | ۱۲,۳  | ۱۴,۲  | ۱۹,۱            | ۱۸,۱  | ۲۳,۳  | ۲۰,۵  | ۱۳,۹   | ۱۱,۵   | ۱۵,۱   |  |
| Sc      | ۱           | ۶,۶             | ۸,۷   | ۸,۶   | ۷,۲   | ۱۳,۶            | ۱۲    | ۱۴,۷  | ۱۴,۹  | ۱۱,۶   | ۷,۱    | ۶,۶    |  |
| Ta      | ۰,۱         | ۹,۱             | ۶,۹   | ۱۰,۳  | ۸,۷   | ۱۷,۹            | ۱۵,۶  | ۱۸,۷  | ۱۷,۵  | ۱۶,۹   | ۱۵,۹   | ۹,۱    |  |
| Zr      | ۰,۱         | ۱۳۲,۵           | ۱۵۲,۳ | ۱۵۶,۶ | ۱۳۳,۸ | ۱۲۱,۴           | ۱۳,۳  | ۱۴۶,۵ | ۱۳۰,۷ | ۱۱۴,۸  | ۷۷,۳   | ۱۳۲,۵  |  |
| Pb      | ۰,۱         | ۶۲,۵            | ۹۳,۱  | ۱۱۱,۲ | ۲۲,۴  | ۶,۵             | ۱۱,۹  | ۱۰,۶  | ۱۱,۵  | ۱۲,۲   | ۱۴,۲   | ۶۲,۵   |  |
| Ni      | ۲۰          | ۹۷,۷            | ۸۹,۶  | ۷۷,۹  | ۸۱,۸  | ۲۲,۳            | ۲۵,۶  | ۱۴,۶  | ۲۹,۴  | ۳۵,۸   | ۵۰,۳   | ۹۷,۷   |  |
| Tl      | ۰,۱         | ۰,۱             | ۰,۲   | ۰,۱   | ۰,۱   | ۰,۱             | ۰,۲   | ۰,۲   | ۰,۲   | ۰,۳    | ۰,۴    | ۰,۱    |  |
| Cu      | ۰,۱         | ۱۳۰,۲           | ۱۵۶,۳ | ۱۳۲,۵ | ۱۸۴,۳ | ۶,۳             | ۲۲,۷  | ۳۲,۶  | ۱۶,۶  | ۴۸,۹   | ۶۵,۵   | ۱۳۰,۲  |  |
| Mo      | ۰,۱         | ۴,۳             | ۲,۹   | ۳,۱   | ۳,۸   | ۹,۱             | ۸,۹   | ۹,۹   | ۸,۸   | ۸,۹    | ۸,۱    | ۴,۳    |  |
| Zn      | ۱           | ۱۱۶             | ۱۱۹   | ۱۶۷   | ۱۸۴   | ۲۱              | ۵۳    | ۶۰    | ۲۷    | ۷۵     | ۱۰۲    | ۱۱۶    |  |
|         |             | دگرسانی آرژیلیک |       |       |       |                 |       |       |       |        |        |        |  |
|         | Zm-91       | Zm-92           | Zm-93 | Zm-94 | Zm-95 | Zm-96           | Zm-97 | Zm-98 | Zm-99 | Zm-100 | Zm-101 | Zm-102 |  |
| U (ppm) | ۲,۳         | ۲,۲             | ۲,۲   | ۲,۲   | ۲,۷   | ۲,۴             | ۲,۵   | ۲,۳   | ۲,۹   | ۱,۸    | ۲,۶    | ۲,۳    |  |
| Th      | ۷,۵         | ۷               | ۱۱,۳  | ۴,۸   | ۷,۱   | ۶,۶             | ۵,۵   | ۱۰,۱  | ۹,۷   | ۴,۹    | ۷,۵    | ۷,۴    |  |
| Ba      | ۱۰,۶۱       | ۱۰,۴۷           | ۱۰,۰۵ | ۹,۶۵  | ۹,۱۲  | ۷,۵۵            | ۶,۱۲  | ۱۰,۹۸ | ۸,۹۶  | ۷,۸۸   | ۷,۹۸   | ۸,۸۹   |  |
| Hf      | ۲,۲         | ۱,۵             | ۳,۶   | ۱,۷   | ۲,۲   | ۳,۱             | ۲,۴   | ۴,۱   | ۲,۵   | ۱,۱    | ۲,۳    | ۲,۲    |  |
| Co      | ۱۲,۸        | ۲۱,۱            | ۷,۶   | ۲۴,۵  | ۲۳,۵  | ۳۲,۶            | ۲۱,۷  | ۱۲,۱  | ۲۰,۶  | ۲۲,۲   | ۲۲,۵   | ۱۹,۲   |  |
| Nb      | ۱۷,۹        | ۱۸,۸            | ۱۶,۹  | ۱۸,۸  | ۱۷,۹  | ۱۷,۵            | ۱۷,۶  | ۱۶,۹  | ۱۸,۱  | ۱۹,۶   | ۱۸,۴   | ۱۸,۳   |  |
| Cs      | ۱,۰۶        | ۱,۰۴            | ۱,۰۱  | ۰,۹۶  | ۰,۹۱  | ۰,۷۵            | ۰,۸۱  | ۱,۲۱  | ۰,۸۴  | ۰,۸۵   | ۰,۸۹   | ۰,۸۱   |  |
| Rb      | ۴۶,۸        | ۶۳              | ۵۴,۷  | ۴۵,۵  | ۵۰,۱  | ۲۰,۳            | ۱۶,۵  | ۸,۱۵  | ۴۵,۰  | ۲۷,۶   | ۲۳,۷   | ۲۶,۹   |  |
| V       | ۱۲۰         | ۱۶۸             | ۱۲۷   | ۱۶۸   | ۱۶۳   | ۱۵۲             | ۱۶۷   | ۱۱۷   | ۱۵۸   | ۱۷۵    | ۱۸۰    | ۱۶۳    |  |
| Ga      | ۱۹,۳        | ۱۹,۵            | ۱۹,۱  | ۱۹,۶  | ۱۹,۳  | ۲۰,۶            | ۲۱,۳  | ۱۹,۲  | ۱۹,۴  | ۲۲,۲   | ۱۹,۷   | ۱۹,۴   |  |
| Sn      | ۲           | ۲               | ۲     | ۲     | ۲     | ۲               | ۲     | ۲     | ۲     | ۲      | ۲      | ۲      |  |
| Sr      | ۱۲۶۲        | ۱۴۳۸            | ۱۱۳۶  | ۱۰,۰۳ | ۱۳۷۷  | ۹۴۲             | ۷۵۶   | ۱۳۸۵  | ۱۳۶۷  | ۹۴۵    | ۹۸۷    | ۱۰۰۱   |  |
| Y       | ۱۶,۳        | ۱۷,۲            | ۱۶,۶  | ۲۱,۸  | ۲۰,۷  | ۱۹              | ۱۸    | ۱۳,۸  | ۱۶,۴  | ۲۰,۱   | ۱۷,۲   | ۱۸,۱   |  |
| Sc      | ۱۱,۸        | ۱۳,۹            | ۱۱,۱  | ۱۴,۷  | ۱۴,۱  | ۱۳,۲            | ۱۳,۶  | ۹,۸   | ۱۳,۵  | ۱۵,۹   | ۱۵,۲   | ۱۳,۶   |  |
| Ta      | ۱۶,۸        | ۱۷,۹            | ۱۶,۵  | ۱۷,۸  | ۱۷,۸  | ۱۷,۷            | ۱۶,۵  | ۱۶,۵  | ۱۷,۵  | ۱۸,۴   | ۱۷,۳   | ۱۶,۵   |  |
| Zr      | ۸۴,۲        | ۱۱۳۲            | ۶۹,۸  | ۱۲۸,۵ | ۱۲۰,۹ | ۱۰,۲            | ۱۱۹,۹ | ۹۸,۶  | ۱۱۴,۵ | ۱۲۶,۵  | ۱۲۴,۴  | ۱۴۸,۹  |  |
| Pb      | ۹,۷         | ۱۲,۶            | ۱۱,۸  | ۱۲,۱  | ۱۳,۳  | ۱۸,۲            | ۱۲,۳  | ۱۴,۱  | ۱۲,۲  | ۱۵,۴   | ۱۴,۳   | ۱۴,۵   |  |
| Ni      | ۲۵,۹        | ۲۲,۷            | ۳۲,۶  | ۱۰,۳  | ۲۴,۱  | ۲۰,۹            | ۲۰,۵  | ۳۵,۶  | ۲۶,۵  | ۱۰,۳   | ۳۰,۲   | ۲۵,۴   |  |
| Tl      | ۰,۵         | ۰,۲             | ۰,۲   | ۰,۱   | ۰,۱   | ۰,۱             | ۰,۳   | ۰,۲   | ۰,۳   | ۰,۲    | ۰,۱    | ۰,۱    |  |
| Cu      | ۳۸,۹        | ۵۲              | ۴۲,۳  | ۸۲,۳  | ۷۹,۱  | ۹۵,۸            | ۷۳    | ۴۰,۳  | ۵۰,۴  | ۷۶,۳   | ۷۵,۱   | ۶۳,۸   |  |
| Mo      | ۸,۵         | ۸,۹             | ۸,۲   | ۸,۹   | ۸,۷   | ۸,۹             | ۹,۳   | ۸,۶   | ۸,۷   | ۹,۹    | ۹,۲    | ۹,۵    |  |
| Zn      | ۴۴          | ۷۹              | ۵۹    | ۸۰    | ۷۷    | ۱۱۱             | ۸۰    | ۶۱    | ۸۴    | ۷۹     | ۷۸     | ۸۳     |  |

جدول ۳ مقادیر عناصر خاکی نادر (بر حسب ppm) نمونه‌های مربوط به سنگ‌های آندزیتی و پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین اندازه-گیری شده به روش ICP-MS

|                 | حدآشکارسازی | آندزیت |       |       |       | دگرسانی آرژیلیک |       |       |       |        |        |        |
|-----------------|-------------|--------|-------|-------|-------|-----------------|-------|-------|-------|--------|--------|--------|
|                 |             | Zm-63  | Zm-69 | Zm-74 | Zm-80 | Zm-84           | Zm-85 | Zm-86 | Zm-87 | Zm-88  | Zm-89  | Zm-90  |
| La (ppm)        | ۰,۱         | ۳۵,۶   | ۴۶,۲  | ۴۸,۳  | ۳۱,۳  | ۴۴,۲            | ۴۰,۹  | ۴۷,۲  | ۴۱,۲  | ۳۴,۲   | ۴۴     | ۲۹,۴   |
| Ce              | ۰,۱         | ۷۶,۴   | ۹۶,۵  | ۱۰۱,۳ | ۶۴,۸  | ۸۴,۳            | ۸۲,۱  | ۹۹,۹  | ۸۲,۷  | ۶۶,۸   | ۸۷,۵   | ۶۰,۵   |
| Pr              | ۰,۰۲        | ۹,۱۶   | ۱۱,۳۲ | ۱۱,۷۲ | ۸,۱۲  | ۹,۹۱            | ۹,۸۶  | ۱۱,۸۸ | ۱۰,۲  | ۷,۹۵   | ۱۰,۷۱  | ۷,۶۶   |
| Nd              | ۰,۳         | ۳۲,۱   | ۳۷,۸  | ۳۸,۶  | ۲۹,۶  | ۳۵,۴            | ۳۶,۱  | ۴۳,۴  | ۳۸,۷  | ۲۸,۸   | ۳۸,۴   | ۲۸,۶   |
| Sm              | ۰,۰۵        | ۵,۹۲   | ۶,۳۳  | ۶,۵۲  | ۵,۴۷  | ۶,۰۵            | ۶,۴۷  | ۷,۸۴  | ۷,۴   | ۵,۰۸   | ۶,۸۲   | ۵,۳۳   |
| Eu              | ۰,۰۲        | ۱,۷۷   | ۱,۸۷  | ۱,۸۵  | ۱,۸۳  | ۱,۷۵            | ۱,۷۷  | ۲,۵۳  | ۲,۱۲  | ۱,۶۲   | ۱,۹۷   | ۱,۶۸   |
| Gd              | ۰,۰۵        | ۵,۳۴   | ۶,۲۲  | ۶,۲۶  | ۵,۲۷  | ۶,۱۵            | ۶,۵۶  | ۸,۰۲  | ۷,۴۷  | ۵,۳    | ۶,۴۸   | ۴,۹۸   |
| Tb              | ۰,۰۱        | ۰,۷۳   | ۰,۸۲  | ۰,۸۳  | ۰,۶۹  | ۰,۸۱            | ۰,۹۱  | ۱,۱   | ۱,۰۷  | ۰,۷۳   | ۰,۸۴   | ۰,۷    |
| Dy              | ۰,۰۵        | ۳,۲۳   | ۳,۵۹  | ۳,۵۸  | ۳,۰۶  | ۳,۳۱            | ۴,۰۱  | ۴,۵۴  | ۴,۶۱  | ۳,۱۶   | ۳,۰۹   | ۲,۹۲   |
| Ho              | ۰,۰۲        | ۰,۶۳   | ۰,۶۹  | ۰,۶۹  | ۰,۵۸  | ۰,۶             | ۰,۷۵  | ۰,۸۲  | ۰,۷۷  | ۰,۵۹   | ۰,۵    | ۰,۵۴   |
| Er              | ۰,۰۳        | ۱,۶۸   | ۱,۹۲  | ۱,۹۴  | ۱,۵۶  | ۱,۷۵            | ۲,۲۱  | ۲,۲۲  | ۲,۴۴  | ۱,۷۱   | ۱,۴۷   | ۱,۰    |
| Tm              | ۰,۰۱        | ۰,۲۲   | ۰,۲۷  | ۰,۲۸  | ۰,۲۱  | ۰,۲۱            | ۰,۲۸  | ۰,۲۸  | ۰,۳   | ۰,۲۱   | ۰,۱۵   | ۰,۱۹   |
| Yb              | ۰,۰۵        | ۱,۴۴   | ۱,۸۷  | ۱,۷۱  | ۱,۳۲  | ۱,۷۲            | ۱,۸۳  | ۱,۶۲  | ۱,۷۷  | ۱,۳۱   | ۰,۹۳   | ۱,۱۱   |
| Lu              | ۰,۰۱        | ۰,۲۱   | ۰,۲۶  | ۰,۲۷  | ۰,۱۹  | ۰,۱۹            | ۰,۲۶  | ۰,۲۴  | ۰,۲۸  | ۰,۲۱   | ۰,۱۵   | ۰,۱۷   |
| دگرسانی آرژیلیک |             |        |       |       |       |                 |       |       |       |        |        |        |
|                 | Zm-91       | Zm-92  | Zm-93 | Zm-94 | Zm-95 | Zm-96           | Zm-97 | Zm-98 | Zm-99 | Zm-100 | Zm-101 | Zm-102 |
| La (ppm)        | ۴۹,۹        | ۳۷,۵   | ۷۲,۸  | ۹۶,۹  | ۳۸    | ۴۰,۸            | ۴۰,۹  | ۴۴,۳  | ۴۲,۲  | ۴۱,۵   | ۴۰,۸   | ۴۰,۱   |
| Ce              | ۹۷          | ۷۵,۳   | ۱۳۳,۶ | ۱۲۷,۵ | ۷۹,۴  | ۷۹,۲            | ۷۸,۱  | ۸۸,۳  | ۸۲,۲  | ۸۲,۱   | ۸۰,۴   | ۷۷,۶   |
| Pr              | ۱۱,۷۳       | ۸,۹۹   | ۱۵,۴۵ | ۱۴,۷۹ | ۹,۷۴  | ۹,۸۷            | ۸,۶۷  | ۱۰,۸۱ | ۹,۸   | ۹,۶۷   | ۹,۸۷   | ۸,۸۱   |
| Nd              | ۴۲,۳        | ۳۲,۴   | ۵۶,۸  | ۵۴,۱  | ۳۶,۸  | ۳۶,۸            | ۳۱,۵  | ۳۸,۸  | ۳۵,۸  | ۳۵,۸   | ۳۶,۲   | ۳۱     |
| Sm              | ۷,۲۷        | ۴,۹    | ۹,۷۱  | ۹,۲۶  | ۶,۸۴  | ۶,۵۶            | ۵,۳۹  | ۶,۷۶  | ۶,۴۵  | ۶,۴۸   | ۶,۴۳   | ۵,۴۶   |
| Eu              | ۱,۹۳        | ۱,۶۹   | ۲,۷۲  | ۲,۵۲  | ۱,۹۶  | ۱,۸۱            | ۱,۵۲  | ۱,۷۴  | ۱,۸۴  | ۱,۹    | ۱,۹۲   | ۱,۸۸   |
| Gd              | ۷,۱۹        | ۶,۰۵   | ۹,۷۹  | ۹,۱۲  | ۶,۶۸  | ۶,۵۶            | ۴,۸۱  | ۶,۵   | ۶,۲۳  | ۶,۰۳   | ۶,۳۸   | ۵,۰۴   |
| Tb              | ۰,۹۵        | ۰,۸۶   | ۱,۱۳  | ۱,۱۵  | ۰,۹۵  | ۰,۹             | ۰,۵۹  | ۰,۱۹  | ۰,۱۶  | ۰,۱۹   | ۰,۱۹   | ۰,۷۴   |
| Dy              | ۳,۸۶        | ۳,۷۲   | ۴,۷۱  | ۴,۴۷  | ۴,۱۲  | ۳,۸۴            | ۲,۷۱  | ۳,۶۵  | ۳,۶۷  | ۳,۷۷   | ۳,۸۴   | ۳,۲۸   |
| Ho              | ۰,۷۱        | ۰,۷۱   | ۰,۸۷  | ۰,۸۳  | ۰,۷۸  | ۰,۷۳            | ۰,۵   | ۰,۶۸  | ۰,۶۹  | ۰,۷۲   | ۰,۷۴   | ۰,۶۲   |
| Er              | ۲,۱۱        | ۲,۰۹   | ۲,۰۷  | ۲,۴۷  | ۲,۲۴  | ۲,۱۴            | ۱,۴۸  | ۲,۰۳  | ۱,۹۸  | ۲,۰۴   | ۲,۱۶   | ۱,۸۸   |
| Tm              | ۰,۲۶        | ۰,۲۷   | ۰,۳۱  | ۰,۳   | ۰,۲۸  | ۰,۲۷            | ۰,۱۹  | ۰,۲۶  | ۰,۱۶  | ۰,۲۷   | ۰,۲۹   | ۰,۲۴   |
| Yb              | ۱,۵۵        | ۱,۵۵   | ۱,۸۴  | ۱,۸۴  | ۱,۶۶  | ۱,۶             | ۱,۳۱  | ۱,۵۷  | ۱,۵۲  | ۱,۵۹   | ۱,۷۶   | ۱,۵۱   |
| Lu              | ۰,۲۴        | ۰,۲۴   | ۰,۳   | ۰,۳   | ۰,۲۷  | ۰,۲۷            | ۰,۱۹  | ۰,۲۶  | ۰,۲۴  | ۰,۲۶   | ۰,۳۱   | ۰,۲۶   |



شکل ۱ موقعیت منطقه زمین‌حسین در نقشه پهنه‌های زمین‌ساختی ایران [۸].

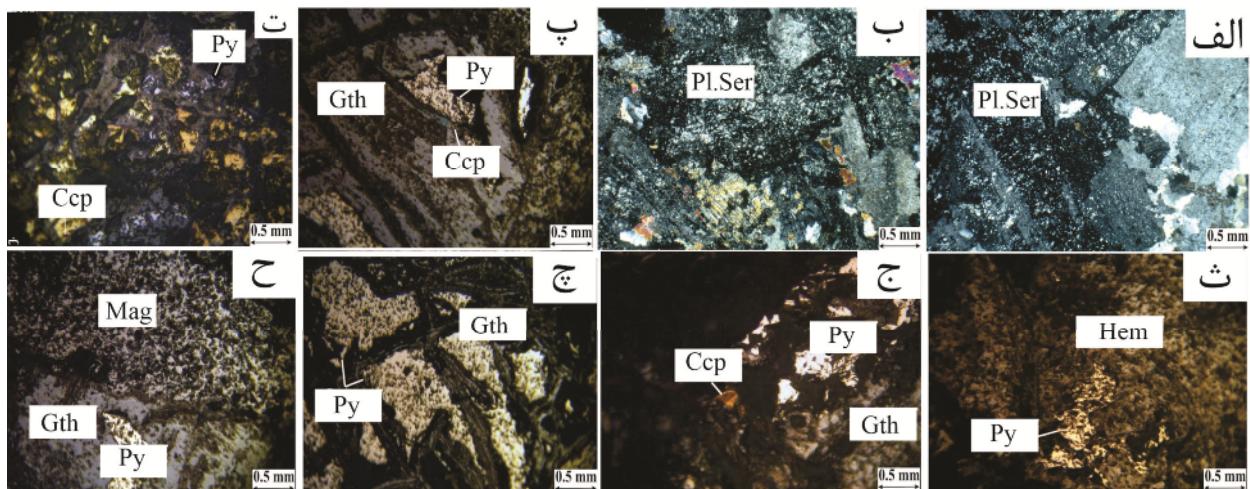


شکل ۲ نقشه زمین‌شناسی منطقه زمین‌حسین [۶] که در آن چگونگی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک نسبت به سایر واحدهای سنگی نمایش داده شده است.

نتایج کانه‌نگاری نشان می‌دهند که پیریت، کالکوپیریت، مگنتیت، هماتیت و گوتیت مهمترین کانه‌های موجود در رگه‌ها و رگچه‌های کانی سازی شده گسترش یافته در پهنه دگرسانی آرژیلیک هستند (شکل‌های ۳ پ تا ح). پیریت در رگه‌ها و رگچه‌ها به صورت بلورهای شکل‌دار تا بی‌شکل دیده می‌شود که گاهی در اثر نیروهای زمین‌ساختی دچار دگرشکلی شده است و در هم‌رشدی با کالکوپیریت دارد. پیریت گاهی در اثر دگرسانی به گوتیت تبدیل شده است (شکل ۳ چ). کالکوپیریت به عنوان تنها کانی سولفیدی قابل تشخیص در نمونه‌های مورد بررسی در نتیجه دگرسانی بروزیزد به طور بخشی به هماتیت، گوتیت و کربنات‌های مس‌دار (مالاکیت و آزوریت) تبدیل شده است. در اغلب نمونه‌های مورد بررسی، کالکوپیریت توسط مالاکیت دربر گرفته شده است. آزوریت نسبت به مالاکیت از فراوانی کمتری برخوردار بوده و به صورت بلورهای زیر در کنار مالاکیت در درزها و شکستگی‌های موجود گسترش یافته است.

### نتایج و بحث سنگ‌نگاری سنگ‌های آندزیتی و کانه‌نگاری رگه‌ها و رگچه‌های کانی‌سازی شده

بررسی‌های میکروسکوپی نشان می‌دهند که سنگ‌های آندزیتی وابسته به پهنه دگرسانی آرژیلیک در منطقه زمین‌حسین دارای بافت پورفیری هستند و درشت بلورها در خمیرهای از ریزسنگ‌ها (از جنس پلازیوکلاز) توزیع شده‌اند. کانی‌های پلازیوکلاز، پیروکسن و آمفیبول در اندازه‌هایی متغیر از ۱ تا ۴ میلی‌متر مهمترین درشت بلورهای موجود در این سنگ‌ها هستند. پلازیوکلازهای دارای ماکلهای ساده و چندریخت فراوان‌ترین درشت بلور در این سنگ‌ها هستند. بلورهای درشت پلازیوکلاز (شکل‌های ۳ الف و ب) و پیروکسن گاهی به مجموعه‌ای از کانی‌هایی چون رس‌ها، کلریت، اپیدوت، کلسیت و سریسیت دگرسان شده‌اند. پیریت مهمترین کانی فلزی در آندزیت‌هاست که به صورت بلورهای شکل‌دار تا نیمه‌شکل‌دار در زمینه سنگ دیده می‌شود.



شکل ۳ تصاویر میکروسکوپی از سنگ‌های آندزیتی و رگچه‌های کانه‌دار در پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین: (الف و ب) درشت بلورهای پلازیوکلاز (Pl) که در اثر عملکرد فرآیندهای دگرسانی به سریسیت (Ser) تبدیل شده‌اند. (نور قطبیده مقاطع، XPL). (پ و ت) کانی‌سازی پیریت (Py) و کالکوپیریت (Ccp) در رگچه‌های کانه‌دار که در آن کالکوپیریت در اثر عملکرد فرآیندهای دگرسانی به طور بخشی به گوتیت (Ght) تبدیل شده است. (نور بازتابی)، (ث و ج) کانی‌زایی پیریت (Py) همراه با کالکوپیریت (Ccp) در رگچه‌های کانه‌دار که در آن پیریت به طور بخشی به هماتیت و گوتیت تبدیل شده است. (نور بازتابی)، (ج) تبدیل بخشی پیریت به گوتیت. (نور بازتابی)، (ح) کانی‌زایی آهن به صورت مگنتیت (Mag)، پیریت (Py) و گوتیت (Ght) در رگچه‌های کانه‌دار که در آن گوتیت فراورده دگرسانی پیریت است. (نور بازتابی)، نشانه‌های اختصاری به کار رفته (Pl = پلازیوکلاز، Ser = سریسیت، Gth = گوتیت، Ccp = کالکوپیریت، Py = پیریت، Hem = هماتیت و Mag = مگنتیت) برگرفته از مرجع [۹] هستند.

چون برآورد درصد تغییر در نسبت‌های عنصری [۱۰، ۱۱، ۱۲]، تحلیل ایزوکون [۱۳، ۱۴] و زمین‌شیمی عامل حجم [۱۵]، تحلیل کمترک [۱۶، ۱۷] بهره گرفت. از این روش‌ها، پژوهشگران بسیاری [۲۲-۲۷] برای بررسی تغییرات جرم عناصر طی فرایندهای دگرسانی در ذخایر و محیط‌های زمین‌شناسی مختلف استفاده نموده‌اند. بررسی نتایج تجزیه‌های شیمیایی نشان می‌دهد که مقادیر LOI در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین (۶/۵۳-۱۳/۴۹) وزنی) نسبت به سنگ‌های آندزیتی (۰/۴۸-۱/۱۲ درصد وزنی) بسیار بیشتر است (جدول ۱). این اختلاف در مقدار LOI به نوعی بیانگر عملکرد شدید فرایندهای دگرسانی بر سنگ‌های آندزیتی در منطقه زمین‌حسین است. از این‌رو، استفاده از این روش‌ها می‌تواند در محاسبه تغییرات جرم عناصر و تعیین عوامل‌های کنترل کننده توزیع عناصر در پهنه دگرسانی آرژیلیک در منطقه زمین‌حسین مفید باشد.

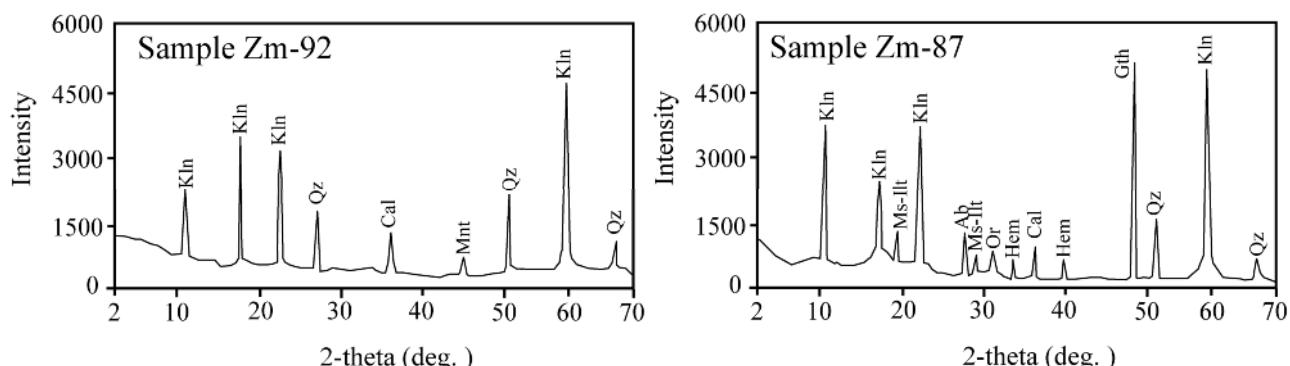
#### کانی‌شناسی پهنه دگرسانی آرژیلیک

نتایج تجزیه‌های XRD نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین در جدول ۴ و شکل ۴ ارائه شده است. دیده می‌شود که کائولینیت، کوارتز، هماتیت، گوتیت، آلیت، مسکوویت-ایلیت، اورتوكلاز، کلسیت، جاروسیت، مونت-موریلونیت و سنگ گچ کانی‌های موجود در پهنه دگرسانی آرژیلیک هستند. کائولینیت تنها فاز کانیایی است که در پهنه دگرسانی آرژیلیک به عنوان فاز اصلی حضور دارد. کوارتز، آلیت، هماتیت و گوتیت از جمله کانی‌هایی هستند که به صورت فاز کانیایی اصلی و یا فرعی در نمونه‌ها وجود دارند. فازهای کانیایی فرعی شامل مونت‌موریلونیت، مسکوویت-ایلیت، اورتوكلاز و کلسیت هستند.

**زمین‌شیمی تغییرات جرم عناصر جزئی**  
برای محاسبه تغییرات جرم عناصر در محیط‌های به شدت دگرسان شده می‌توان از روش‌های زمین‌شیمیایی مختلفی

جدول ۴ نتایج برآمده از پراش پرتو X در نمونه‌های انتخابی از پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین.

| شماره نمونه | فاز های اصلی                    | فازهای فرعی   |
|-------------|---------------------------------|---|
| Zm-85       | کوارتز، کافولینیت               | آلبیت، مسکوویت- ایلیت، گوتیت، اورتوکلاز                 |
| Zm-87       | کائولینیت، گوتیت                | آلبیت، هماتیت، مسکوویت- ایلیت، کلسیت، کوارتز، اورتوکلاز |
| Zm-90       | کائولینیت، گوتیت، هماتیت        | آلبیت، کوارتز، کلسیت                                    |
| Zm-92       | کائولینیت، کوارتز               | مونتموریلونیت، کلسیت                                    |
| Zm-95       | کائولینیت، گوتیت، هماتیت، آلبیت | مسکوویت- ایلیت، کلسیت                                   |
| Zm-99       | کوارتز، کائولینیت گوتیت         | آلبیت، جاروسیت، سنگ گچ                                  |
| Zm-101      | کائولینیت، گوتیت                | کلسیت، مسکوویت - ایلیت، مونتموریلونیت                   |



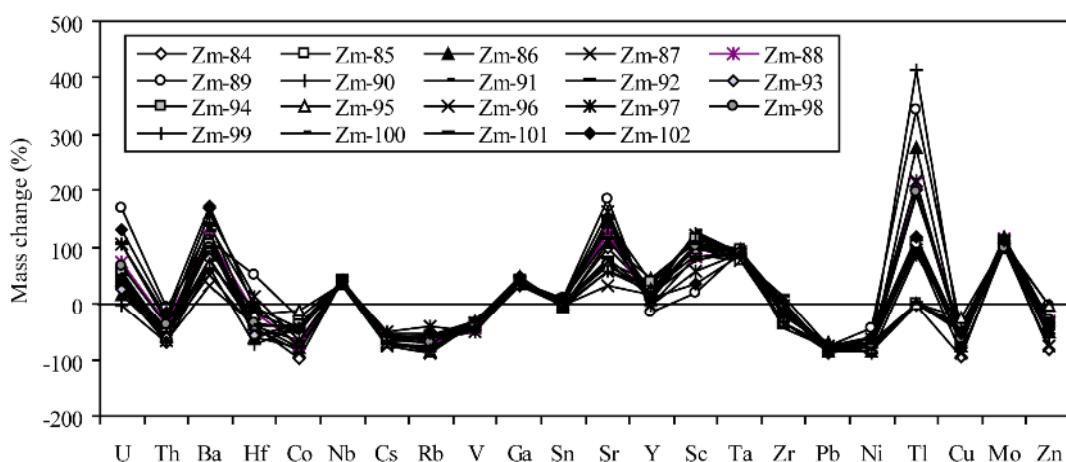
شکل ۴ الگوی پراش پرتو X دو نمونه انتخابی از پهنه دگرسانی آژیلیک منطقه زمین حسین. نشانه‌های اختصاری به کار رفته = کائولینیت، Qz = کوارتز، Mnt = مونتموریلونیت، Cal = کلسیت، Hem = هماتیت، Or = گوتیت، Ab = اورتوکلاز و Al = آلبیت) برگرفته از مرجع [۹] هستند.

رابطه بالا از Al به دلیل گستره تغییرات کم نسبت به دو عنصر Zr و Ti و عنوان شاخص عنصر کم تحرک استفاده شد. مقادیر مثبت و منفی به دست آمده از این محاسبات به ترتیب نشان دهنده مقدار کاهش و افزایش جرم عناصر طی آژیلیک شدن هستند. نتایج به دست آمده برای عناصر جزئی در شکلهای ۵ و ۶ رسم شده‌اند. بر این اساس، فرایند تبدیل شدن سنگ‌های آندزیتی به پهنه دگرسانی آژیلیک منطقه زمین حسین با غنی-شدگی عناصری چون U، Th، Ta، Sc، Sr، Tl، Ga، Nb، Ba، Pb، V، Rb، Cs، Co، Mo و Mo و تهی‌شدگی عناصری مانند Hf، Ni، Cu و Zn همراه بوده است. سایر عناصر جزئی مثل Y، Sn و عناصر خاکی نادر (REE) طی تشکیل پهنه دگرسانی آژیلیک دستخوش هر دو فرایند شستشو و تثبیت شده‌اند.

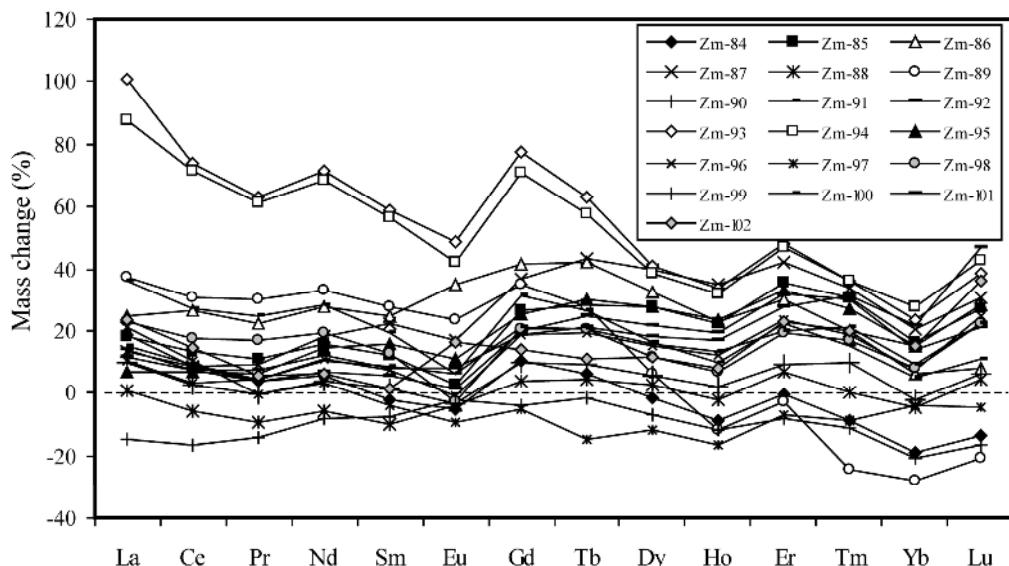
در این پژوهش، برای برآورد مقدار افزایش و یا کاهش جرم عناصر جزئی طی آژیلیک شدن سنگ‌های آندزیتی (به عنوان فراوان ترین سنگ اولیه در منطقه) از روش برآورد درصد تغییر در نسبت‌های عنصری [۱۰]، یعنی از رابطه:

$$\% \text{Change} = [(X/I)_{\text{Argillic sample}} / (X/I)_{\text{Andesite}}] - 1 \times 100$$

استفاده شد. در این رابطه، X و I به ترتیب مقدار عنصر مورد نظر برای محاسبه مقدار تغییر جرم و مقدار عنصر شاخص کم تحرک هستند. گفتنی است که در این محاسبات از نتیجه متوسط تجزیه شیمیایی چهار نمونه سنگ آندزیتی به عنوان ترکیب شیمیایی سنگ اولیه استفاده شد. بررسی‌های انجام شده نشان داد که عناصری چون Al، Ti، Zr و طی فرآیند آژیلیک شدن سنگ‌های آتشفسانی به ویژه آندزیت‌ها کمترین درجه تحرک و تغییرپذیری را دارند [۲۳]. در این پژوهش، در



شکل ۵ الگوی تغییرات جرم عناصر جزئی طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک در منطقه زمین‌حسین با فرض Al به عنوان عنصر شاخص کم-تحرک.



شکل ۶ الگوی تغییرات جرم لانتانیدها طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک در منطقه زمین‌حسین با فرض Al به عنوان عنصر شاخص کم-تحرک.

[۲۵]. همچنین، نتایج زمین‌شیمیایی سامانه‌های مختلف دگرسانی نشان داده است که دمای بالا و پایین سیال‌های گرمابی به ترتیب شرایط لازم برای شستشو و تثبیت عناصری چون Zr و Y را در سامانه دگرسانی فراهم می‌کند [۲۶]. با توجه به رفتار دوگانه کاهشی و افزایشی این دو عنصر می‌توان گفت که تغییرات دمایی (کاهش دمای سیال مسؤول دگرسانی با گذر زمان و یا آمیختگی سیال درونزاد با سیال برونزاد) از عوامل مهم و اساسی در گسترش و تکامل پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین بوده است.

تهی‌شدگی عناصری چون Rb و Cs طی دگرسانی و تخریب کانی‌های فلدسپار سنگ‌های آندزیتی رخ داده است. غنی‌شدگی شدید عناصری چون Sr و Ba بیانگر نقش مهم

کنترل کانی‌ای و زمین‌شیمیایی بر توزیع و تحرک عناصر جزئی طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک نتایج بررسی‌های کانی‌شناسی، محاسبه تغییرات جرم عناصر و محاسبه ضرایب همبستگی پیرسون بین عناصر (جدول‌های ۵ و ۶) نقش کنترلی کانی‌ها و عوامل زمین‌شیمیایی موثر در توزیع و تحرک عناصر جزئی طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک را آشکار می‌کند. عناصری چون Zr و Hf که در گسترش فرآیندهای دگرسانی به صورت بی‌تحرک عمل می‌نمایند [۲۴]، طی گسترش و تکامل پهنه دگرسانی مورد بررسی هر دو روند شستشو و غنی‌شدگی را تجربه نموده‌اند. این نوع رفتارهای غیرمعارف می‌تواند در ارتباط با تغییر عواملی چون pH، شدت دگرسانی و فراوانی یون‌های کمپلکس‌ساز محیط تشکیل باشد

سطحی و روتیل به دلیل فرآیند جانشینی هم ریختی سبب تثبیت این عناصر در پهنه دگرسانی آرژیلیک شده‌اند [۲۸]. همبستگی‌های مثبت متوسط تا قوی بین Mn با عنصری چون Cu (۰,۹۱)، Pb (۰,۹۷)، Co (۰,۹۱)، Tl (۰,۶۱) و Zn (۰,۸۹) به این نکته کلیدی اشاره دارند که اکسیدهای منگنز این عناصر جزئی را در اثر فرایند روبش در سطوح بین لایه‌ای خود تثبیت نموده‌اند [۲۷]. کاهش جرم عنصری چون Co، Ni و V (شکل ۴) می‌تواند دلیلی بر نقش سیال‌های گرمایی با pH پایین در گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک باشد [۲۹].

سیال‌های درونزاد طی گسترش پهنه دگرسانی مورد بررسی است [۲۳]. همبستگی‌های مثبت قوی K با Sr (۰,۸۸) و Ba (۰,۹۱) دلیلی محکمی بر نقش کنترلی کانی مسکوویت-ایلیت در تمرکز این دو عنصر جزئی به شمار می‌رود. همبستگی‌های مثبت قوی بین Fe با U (۰,۹۲)، Th (۰,۹۲) و Hf (۰,۹۳) نشان می‌دهد که روش توسط هماتیت و گوتیت نقش مهمی در توزیع این عناصر جزئی در پهنه دگرسانی ایفا نموده است [۲۷]. همبستگی‌های مثبت متوسط تا قوی بین Al و Ti با عنصری چون Nb، Ta، Sc، Ga، V، Zr و Mo (۰,۶۳) تا (۰,۹۷) آشکار می‌کنند که کانی‌های رسی در اثر فرایند جذب

جدول ۵ ضرایب همبستگی پیرسون بین عناصر اصلی با عناصر جزئی (شامل لانتانیدها) در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین

|    | Si    | Al    | Fe    | Ca    | Na    | Mg    | K     | Ti    | Mn    | P     |
|----|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| U  | -0,۱۹ | -0,۸۷ | -0,۹۳ | -0,۹۰ | -0,۸۸ | -0,۲۶ | -0,۳۸ | -0,۸۰ | -0,۰۵ | -0,۱۹ |
| Th | -0,۴۴ | -0,۸۹ | -0,۹۲ | -0,۹۱ | -0,۹۰ | -0,۳۰ | -0,۵۷ | -0,۷۳ | -0,۱۲ | -0,۳۷ |
| Ba | -0,۳۶ | -0,۴۰ | -0,۲۰ | -0,۴۰ | -0,۳۶ | -0,۳۴ | -0,۹۱ | -0,۳۷ | -0,۲۳ | -0,۱۰ |
| Hf | -0,۲۹ | -0,۸۵ | -0,۹۲ | -0,۸۲ | -0,۸۶ | -0,۲۰ | -0,۲۶ | -0,۶۸ | -0,۱۴ | -0,۳۴ |
| Co | -0,۳۱ | -0,۱۱ | -0,۱۰ | -0,۰۳ | -0,۰۴ | -0,۱۶ | -0,۴۱ | -0,۰۶ | -0,۹۷ | -0,۴۰ |
| Nb | -0,۳۷ | -0,۹۳ | -0,۸۸ | -0,۸۶ | -0,۸۶ | -0,۱۰ | -0,۲۹ | -0,۸۳ | -0,۱۲ | -0,۳۷ |
| Cs | -0,۳۵ | -0,۳۶ | -0,۱۶ | -0,۳۳ | -0,۲۸ | -0,۳۴ | -0,۹۰ | -0,۳۹ | -0,۲۸ | -0,۱۱ |
| Rb | -0,۲۱ | -0,۳۶ | -0,۲۷ | -0,۳۶ | -0,۳۱ | -0,۳۲ | -0,۹۲ | -0,۴۲ | -0,۳۷ | -0,۰۰ |
| V  | -0,۴۶ | -0,۹۰ | -0,۷۶ | -0,۸۱ | -0,۷۹ | -0,۲۶ | -0,۵۷ | -0,۸۳ | -0,۱۴ | -0,۵۲ |
| Ga | -0,۱۵ | -0,۸۱ | -0,۷۸ | -0,۷۷ | -0,۷۹ | -0,۱۵ | -0,۳۹ | -0,۸۴ | -0,۱۸ | -0,۰۳ |
| Sr | -0,۲۲ | -0,۴۷ | -0,۴۱ | -0,۴۷ | -0,۴۶ | -0,۳۲ | -0,۸۸ | -0,۴۶ | -0,۰۸ | -0,۰۱ |
| Y  | -0,۴۳ | -0,۸۰ | -0,۷۸ | -0,۷۷ | -0,۸۰ | -0,۲۲ | -0,۳۷ | -0,۶۹ | -0,۰۸ | -0,۵۵ |
| Sc | -0,۴۲ | -0,۹۴ | -0,۸۵ | -0,۹۴ | -0,۹۱ | -0,۳۱ | -0,۵۳ | -0,۸۰ | -0,۰۰ | -0,۴۰ |
| Ta | -0,۵۳ | -0,۸۱ | -0,۷۳ | -0,۷۶ | -0,۷۹ | -0,۰۸ | -0,۲۴ | -0,۶۳ | -0,۰۹ | -0,۴۶ |
| Zr | -0,۵۶ | -0,۷۳ | -0,۵۷ | -0,۶۲ | -0,۶۲ | -0,۰۳ | -0,۳۹ | -0,۷۸ | -0,۰۸ | -0,۳۰ |
| Pb | -0,۰۲ | -0,۰۸ | -0,۰۹ | -0,۰۱ | -0,۰۰ | -0,۲۹ | -0,۳۸ | -0,۰۸ | -0,۷۷ | -0,۱۱ |
| Ni | -0,۲۸ | -0,۸۹ | -0,۹۷ | -0,۸۸ | -0,۹۰ | -0,۲۶ | -0,۳۸ | -0,۷۶ | -0,۰۶ | -0,۳۴ |
| Tl | -0,۰۲ | -0,۲۹ | -0,۱۹ | -0,۲۹ | -0,۲۶ | -0,۵۴ | -0,۳۷ | -0,۲۰ | -0,۶۱ | -0,۴۸ |
| Cu | -0,۱۸ | -0,۱۸ | -0,۲۰ | -0,۱۳ | -0,۱۲ | -0,۲۴ | -0,۵۱ | -0,۱۸ | -0,۹۱ | -0,۴۵ |
| Mo | -0,۱۸ | -0,۸۳ | -0,۷۴ | -0,۷۴ | -0,۷۱ | -0,۱۵ | -0,۴۴ | -0,۹۷ | -0,۰۰ | -0,۱۰ |
| Zn | -0,۰۵ | -0,۰۱ | -0,۰۷ | -0,۰۹ | -0,۱۳ | -0,۰۴ | -0,۲۷ | -0,۰۸ | -0,۱۹ | -0,۲۹ |
| La | -0,۴۷ | -0,۳۱ | -0,۳۵ | -0,۲۶ | -0,۲۹ | -0,۰۶ | -0,۰۱ | -0,۱۱ | -0,۳۰ | -0,۹۵ |
| Ce | -0,۴۹ | -0,۳۵ | -0,۳۷ | -0,۳۰ | -0,۳۲ | -0,۰۶ | -0,۰۱ | -0,۱۶ | -0,۲۷ | -0,۹۵ |
| Pr | -0,۵۲ | -0,۴۰ | -0,۴۱ | -0,۳۴ | -0,۳۵ | -0,۰۴ | -0,۰۴ | -0,۲۰ | -0,۲۸ | -0,۹۵ |
| Nd | -0,۵۶ | -0,۴۴ | -0,۴۴ | -0,۳۹ | -0,۴۰ | -0,۰۱ | -0,۱۰ | -0,۲۳ | -0,۲۷ | -0,۹۵ |
| Sm | -0,۶۰ | -0,۴۱ | -0,۴۷ | -0,۴۴ | -0,۴۵ | -0,۰۰ | -0,۱۸ | -0,۲۷ | -0,۲۱ | -0,۹۲ |
| Eu | -0,۵۸ | -0,۴۲ | -0,۴۴ | -0,۳۳ | -0,۳۷ | -0,۱۵ | -0,۱۳ | -0,۳۲ | -0,۱۲ | -0,۸۱ |
| Gd | -0,۵۵ | -0,۵۰ | -0,۴۹ | -0,۴۵ | -0,۴۶ | -0,۰۰ | -0,۲۱ | -0,۳۲ | -0,۱۵ | -0,۹۲ |
| Tb | -0,۵۳ | -0,۵۷ | -0,۵۴ | -0,۵۳ | -0,۵۳ | -0,۰۶ | -0,۳۱ | -0,۴۰ | -0,۰۶ | -0,۸۲ |
| Dy | -0,۴۶ | -0,۶۳ | -0,۵۸ | -0,۶۲ | -0,۶۳ | -0,۱۹ | -0,۳۹ | -0,۴۹ | -0,۰۵ | -0,۶۸ |
| Ho | -0,۴۱ | -0,۶۵ | -0,۶۱ | -0,۶۷ | -0,۶۷ | -0,۲۹ | -0,۴۴ | -0,۵۲ | -0,۰۶ | -0,۶۰ |
| Er | -0,۳۸ | -0,۶۱ | -0,۵۸ | -0,۶۲ | -0,۶۳ | -0,۳۰ | -0,۳۲ | -0,۴۶ | -0,۰۰ | -0,۶۵ |
| Tm | -0,۲۸ | -0,۶۴ | -0,۶۱ | -0,۶۷ | -0,۶۶ | -0,۴۴ | -0,۴۲ | -0,۵۳ | -0,۰۰ | -0,۵۱ |
| Yb | -0,۳۱ | -0,۶۰ | -0,۵۵ | -0,۶۳ | -0,۶۳ | -0,۴۳ | -0,۳۷ | -0,۴۷ | -0,۰۴ | -0,۵۱ |
| Lu | -0,۲۹ | -0,۴۹ | -0,۴۶ | -0,۵۱ | -0,۵۱ | -0,۴۵ | -0,۴۴ | -0,۴۴ | -0,۱۷ | -0,۴۷ |

جدول ۶ ضرایب همبستگی پیرسون بین عناصر خاکی نادر در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین.

|    | La   | Ce   | Pr   | Nd   | Sm   | Eu   | Gd   | Tb   | Dy   | Ho   | Er   | Tm   | Yb   | Lu   |
|----|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| La | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Ce | ۰/۹۸ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Pr | ۰/۹۶ | ۰/۹۹ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Nd | ۰/۹۵ | ۰/۹۶ | ۰/۹۸ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Sm | ۰/۸۹ | ۰/۹۱ | ۰/۹۴ | ۰/۹۸ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Eu | ۰/۷۹ | ۰/۸۱ | ۰/۸۳ | ۰/۸۸ | ۰/۹۱ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |      |
| Gd | ۰/۸۸ | ۰/۸۸ | ۰/۹۱ | ۰/۹۶ | ۰/۹۸ | ۰/۹۲ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |      |
| Tb | ۰/۷۵ | ۰/۷۷ | ۰/۸۲ | ۰/۸۸ | ۰/۹۳ | ۰/۸۸ | ۰/۹۷ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |      |
| Dy | ۰/۶۳ | ۰/۶۶ | ۰/۷۱ | ۰/۷۷ | ۰/۸۴ | ۰/۷۹ | ۰/۸۹ | ۰/۹۵ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |      |
| Ho | ۰/۵۶ | ۰/۶۰ | ۰/۶۴ | ۰/۶۹ | ۰/۷۶ | ۰/۷۱ | ۰/۸۱ | ۰/۸۹ | ۰/۹۷ | ۱/۰۰ |      |      |      |      |
| Er | ۰/۶۳ | ۰/۶۴ | ۰/۶۷ | ۰/۷۳ | ۰/۷۸ | ۰/۷۱ | ۰/۸۴ | ۰/۹۱ | ۰/۹۷ | ۰/۹۸ | ۱/۰۰ |      |      |      |
| Tm | ۰/۵۱ | ۰/۵۵ | ۰/۵۷ | ۰/۵۹ | ۰/۶۲ | ۰/۵۵ | ۰/۶۸ | ۰/۷۵ | ۰/۸۷ | ۰/۹۴ | ۰/۹۳ | ۱/۰۰ |      |      |
| Yb | ۰/۵۳ | ۰/۵۷ | ۰/۵۸ | ۰/۵۸ | ۰/۶۰ | ۰/۵۳ | ۰/۶۳ | ۰/۶۷ | ۰/۸۰ | ۰/۸۹ | ۰/۸۸ | ۰/۹۷ | ۱/۰۰ |      |
| Lu | ۰/۵۲ | ۰/۵۴ | ۰/۵۵ | ۰/۵۶ | ۰/۵۷ | ۰/۴۹ | ۰/۶۱ | ۰/۶۶ | ۰/۷۷ | ۰/۸۵ | ۰/۸۷ | ۰/۹۴ | ۰/۹۶ | ۱/۰۰ |

مهمی در توزیع و تثبیت HREE‌ها در پهنه دگرسانی مورد بررسی داشته باشد (جدول ۵). همچنین، همبستگی‌های مثبت قوی بین P با LREE‌ها (۰/۹۵ تا ۰/۸۱) و همبستگی‌های مثبت متوجه تا قوی بین P با برخی از HREE‌ها چون Tb، Gd، Dy، Ho و Er (بیش از ۰/۶۰) آشکار می‌کنند که کانی‌های فسفاتی ثانویه نقش بی‌مانندی در توزیع لانتانیدها در پهنه مورد بررسی داشته‌اند. با توجه به همبستگی‌های منفی بین REE‌ها با Fe (۰/۳۵ تا ۰/۶۱) و مثبت بسیار ضعیف تا منفی با Mn (۰/۰۶ تا ۰/۳۰)، نمی‌توان شناسی برای اکسیدها و هیدروکسیدهای فلزی در مرکز و تثبیت لانتانیدها در نظر گرفت.

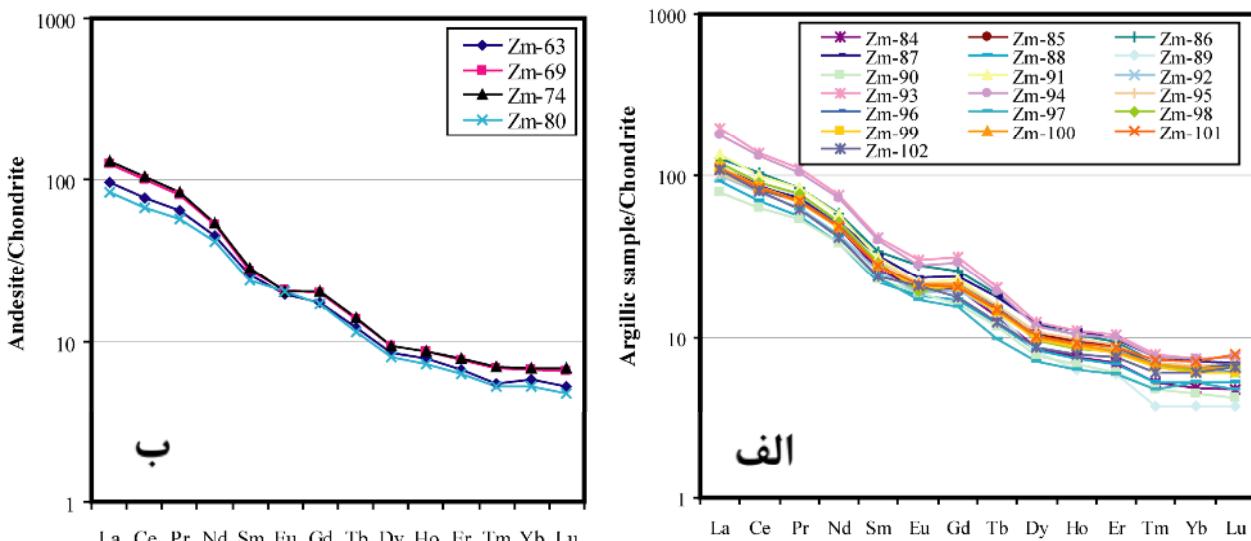
#### الگوی توزیع و جدایش REE‌ها طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک

نتایج تجزیه‌های شیمیایی نشان می‌دهند که مقادیر REE‌ها در سنگ‌های آندزیتی در گسترهای ۱۵۴/۰۰ تا ۲۲۳/۸۶ گرم در تن و در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک در گسترهای ۱۴۵/۲۸ تا ۲۹۵/۵۵ گرم در تن متغیر هستند (جدول ۷). الگوی توزیع REE‌ها بهنجار شده به کندریت [۳۲] بیانگر جدایش و غنی‌شدگی LREE‌ها نسبت HREE‌ها و نبود بی‌هنجاری‌های منفی و یا مثبت مشخص Eu و Ce در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین است (شکل ۷ الف). الگوی مشابهی برای آندزیت‌ها نیز قابل مشاهده است (شکل ۷

ضرایب همبستگی بین عناصر نشان می‌دهند که از میان عناصر خاکی نادر، همبستگی درونی مثبت‌تری بین، عناصر خاکی نادر سبک La (La) تا Eu با ۰/۷۹ تا ۰/۹۹ نسبت به عناصر خاکی نادر سنگین، Gd (Gd) تا Lu با ۰/۶۱ تا ۰/۹۸ وجود دارد (جدول ۶). به نظر می‌رسد که این تفاوت در مقدار ضرایب همبستگی با مشارکت کانی‌های متنوع در توزیع HREE‌ها و رفتارهای زمین‌شیمیایی منسجم‌تر هاست. هم‌طی گسترش فرآیندهای دگرسانی در ارتباط باشد. بررسی‌های انجام شده نشان داده است که pH‌های پایین و بالا به ترتیب باعث شستشو و تثبیت لانتانیدها در سامانه‌های گرمابی می‌شوند [۱۸، ۳۰]. با توجه به وجود دو روند کاهشی و افزایشی برای جرم REE‌ها (شکل ۶) می‌توان گفت که رفتار لانتانیدها طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک با تغییرات pH محلول‌های دگرسان کننده کنترل شده است. افزون بر این، به نظر می‌رسد که کاهش دما و افزایش pH محلول‌های دگرسان کننده به دلیل تداوم فرایندهای واکنشی آب-سنگ سبب ترسیب لانتانیدها در اغلب نمونه‌های مورد بررسی شده است. کانی‌هایی چون رس‌ها، هماتیت، گوتیت، اکسیدهای منگنز و فسفات‌های ثانویه به عنوان میزبان‌های اصلی لانتانیدها در سامانه‌های دگرسانی معرفی شده‌اند [۳۱]. همبستگی‌های متوسط بین Al با عناصری چون Er، Dy، Ho و Tm و Yb (بیش از ۰/۶۰) نشان می‌دهد که کانی‌های رسی می‌توانند نقش

های مربوط به پهنه دگرسانی آژیلیک به ترتیب دارای گستره تغییراتی از ۱۷/۰ تا ۲۰/۲۶ و ۱۶/۴۲ تا ۳۳/۹۴ است (جدول ۷).

ب). این شباهت به نوعی ارتباط زایشی بین سنگ‌های آندزیتی و پهنه دگرسانی آژیلیک را نشان می‌دهد. محاسبات انجام شده نشان می‌دهد که نسبت  $N$  (La/Yb) نشانگر بهنجار شدن به کندریت [۳۲] است در سنگ‌های آندزیتی و نمونه-



شکل ۷ الگوی توزیع REE‌های بهنجار شده به کندریت [۳۲] در نمونه‌های پهنه دگرسانی آژیلیک (الف) و سنگ‌های آندزیتی (ب) منطقه زمین-حسین.

جدول ۷ مقادیر REEs، LREEs، HREEs، Ce/Ce\*، Eu/Eu\*، (La/Yb)<sub>N</sub> و (LREE/HREE)<sub>N</sub> در نمونه‌های مربوط به پهنه دگرسانی آژیلیک و سنگ‌های آندزیتی منطقه زمین-حسین.

|                          | آندزیت |         |        |        | دگرسانی آژیلیک |        |        |        |        |        |        |        |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
|--------------------------|--------|---------|--------|--------|----------------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|--------|--------|--------|--|--|
|                          | Zm-63  | Zm-69   | Zm-74  | Zm-80  | Zm-84          | Zm-85  | Zm-86  | Zm-87  | Zm-88  | Zm-89  | Zm-90  | Zm-91  | Zm-92 | Zm-93 | Zm-94 | Zm-95 | Zm-96 | Zm-97 | Zm-98 | Zm-99 | Zm-100 | Zm-101 | Zm-102 |  |  |
| LREE                     | ۱۵۹/۹۵ | ۸۲/۱۹۹۰ | ۲۰/۸۳۰ | ۱۴۱/۱۲ | ۱۸۱/۶۱         | ۱۷۷/۲۰ | ۲۱۲/۷۵ | ۱۸۲/۳۲ | ۱۴۴/۴۵ | ۱۸۹/۴۰ | ۱۳۲/۱۷ | ۲۱۰/۱۳ |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| HREE                     | ۱۳/۵   | ۱۵/۴۵   | ۱۵/۵۶  | ۱۲/۸۸  | ۱۴/۲۴          | ۱۶/۶۱  | ۱۸/۹۴  | ۱۸/۸۱  | ۱۳/۲۲  | ۱۳/۶۱  | ۱۲/۱۱  | ۱۶/۸۷  |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| REE                      | ۱۷۲/۴۳ | ۲۱۵/۲۷  | ۲۲۳/۸۶ | ۱۵۴/۰۰ | ۱۹۵/۸۵         | ۱۹۳/۸۱ | ۲۳۱/۶۹ | ۲۰۱/۱۳ | ۱۵۷/۶۷ | ۲۰۳/۰۱ | ۱۴۵/۲۸ | ۲۲۷/۰۰ |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| Ce/Ce*                   | ۰/۹۹   | ۱/۰۰    | ۱/۰۱   | ۰/۹۷   | ۰/۹۵           | ۰/۹۷   | ۱/۰۱   | ۰/۹۶   | ۰/۹۶   | ۰/۹۶   | ۰/۹۷   | ۰/۹۵   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| Eu/Eu*                   | ۰/۹۶   | ۰/۹۱    | ۰/۸۹   | ۱/۰۴   | ۰/۸۸           | ۰/۸۳   | ۰/۹۸   | ۰/۸۷   | ۰/۹۵   | ۰/۹۱   | ۱/۰۰   | ۰/۸۲   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| (La/Yb) <sub>N</sub>     | ۱۷/۷۳  | ۱۹/۸۴   | ۲۰/۲۶  | ۱۷/۰۱  | ۲۵/۹۹          | ۱۸/۰۰  | ۲۰/۹۰  | ۱۶/۷۰  | ۱۸/۷۳  | ۲۳/۹۴  | ۱۹/۰   | ۲۳/۰۹  |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| (LREE/HREE) <sub>N</sub> | ۶/۸۳   | ۷/۴۹    | ۷/۷۶   | ۶/۳۵   | ۷/۳۹           | ۶/۱۸   | ۶/۵۱   | ۵/۶۲   | ۶/۳۳   | ۸/۰۶   | ۶/۳۷   | ۷/۲۲   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| دگرسانی آژیلیک           |        |         |        |        |                |        |        |        |        |        |        |        |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
|                          | Zm-92  | Zm-93   | Zm-94  | Zm-95  | Zm-96          | Zm-97  | Zm-98  | Zm-99  | Zm-100 | Zm-101 | Zm-102 |        |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| LREE                     | ۱۶۱/۷۸ | ۲۹۲/۰۸  | ۲۷۵/۰۷ | ۱۷۲/۷۴ | ۱۷۴/۸۴         | ۱۶۸/۰۸ | ۱۹۰/۷۱ | ۱۷۸/۲۹ | ۱۷۷/۴۵ | ۱۷۵/۶۲ | ۱۶۴/۸۵ |        |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| HREE                     | ۱۵/۴۹  | ۲۱/۶۲   | ۲۰/۴۸  | ۱۶/۹۸  | ۱۶/۳۱          | ۱۱/۷۸  | ۱۵/۸۴  | ۱۵/۵۵  | ۱۶/۰۷  | ۱۶/۳۷  | ۱۴/۰۷  |        |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| REE                      | ۱۷۷/۲۷ | ۳۱۳/۷۰  | ۲۹۵/۵۵ | ۱۸۹/۷۲ | ۱۹۱/۱۵         | ۱۷۷/۸۶ | ۲۰/۶۵۵ | ۱۹۳/۸۴ | ۱۹۳/۵۲ | ۱۹۱/۹۹ | ۱۷۸/۹۲ | ۱۷۸/۹۲ |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| Ce/Ce*                   | ۰/۹۷   | ۰/۹۲    | ۰/۹۵   | ۰/۹۹   | ۰/۹۴           | ۰/۹۷   | ۰/۹۶   | ۰/۹۶   | ۰/۹۷   | ۰/۹۵   | ۰/۹۷   | ۰/۹۷   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| Eu/Eu*                   | ۰/۸۶   | ۰/۸۵    | ۰/۸۴   | ۰/۸۹   | ۰/۸۴           | ۰/۹۱   | ۰/۸۰   | ۰/۸۸   | ۰/۸۹   | ۰/۹۲   | ۰/۹۲   | ۰/۹۲   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| (La/Yb) <sub>N</sub>     | ۱۷/۳۵  | ۲۸/۷۷   | ۲۶/۰۸  | ۱۶/۴۲  | ۱۸/۲۰          | ۲۲/۴۰  | ۲۰/۲۴  | ۱۹/۹۱  | ۱۸/۷۲  | ۱۶/۶۳  | ۱۶/۶۳  | ۱۶/۶۳  |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |
| (LREE/HREE) <sub>N</sub> | ۶/۰۵   | ۷/۸۳    | ۷/۷۸   | ۵/۹۰   | ۶/۲۱           | ۸/۱۷   | ۶/۹۸   | ۶/۶۴   | ۶/۴۰   | ۶/۲۲   | ۶/۷۹   | ۶/۷۹   |       |       |       |       |       |       |       |       |        |        |        |  |  |

ثابت شده است که بی‌هنجاری Eu می‌تواند به عنوان یک شاخص پایسته طی دگرسانی عمل کند [۳۴]. به نظر می‌رسد که بی‌هنجاری Eu طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک به عنوان یک شاخص زمین‌شیمیایی پایسته بوده است. تغییرات بسیار ناچیز بی‌هنجاری Ce در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک نسبت به سنگ اولیه آندزیتی نیز نشان می‌دهد که طی تشكیل و گسترش پهنه دگرسانی مورد بررسی، شرایط پتانسیل اکسایش-کاهش (Eh) تغییر چندانی را نداشته است.

#### برداشت

مهم‌ترین نتایج بررسی کانی‌شناسی و زمین‌شیمی عناصر جزئی پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین عبارتند از: ۱- پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین‌حسین با کانی‌شناسی کوارتز، کائولینیت، مونتموریلونیت، مسکوویت-ایلیت، جاروسیت، هماتیت، گوتیت، آلبیت، اورتوكلاز و کلسیت فراورده واکنش سیال‌های گرمابی با سنگ‌های آتش‌فشاری بیشتر آندزیتی است. رگه‌ها و رگچه‌های این پهنه در بردارنده کانی‌سازی‌هایی از کالکوپیریت، مگنتیت، پیریت، هماتیت، گوتیت، مالاکیت و آزوریت هستند.

۲- محاسبه تغییرات جرم نشان می‌دهد که فرایند تبدیل شدن سنگ‌های آندزیتی به پهنه دگرسانی آرژیلیک منطقه زمین-حسین با غنی‌شدگی عناصری چون U, Sr, Ba, Tl, Ga, Nb, Cs, Co, Th, Ta, Sc, Mo و تهی‌شدگی عناصری مانند Zn, Cu, Ni, Pb, V, Rb جزئی مثل Hf, Y, Sn, Zr و REE‌ها طی تشكیل پهنه دگرسانی آرژیلیک دستخوش هر دو فرایند شستشو و تثبیت شده‌اند.

۳- رفتارهای دوگانه افزایشی و کاهشی برای Y, Zr و Hf، بیانگر تغییرات در پارامترهایی چون دما و pH محلول‌های مسئول دگرسانی و مقدار دسترسی به یون‌های کمپلکس‌ساز طی گسترش پهنه آرژیلیک هستند.

۴- نقش مهم سیال‌های درونزاد طی گسترش پهنه دگرسانی آرژیلیک مورد بررسی را می‌توان از غنی‌شدگی شدید عناصری چون Sr و Ba، و حضور پوش‌سنگ‌های سیلیسی بروز نمود.

نسبت  $N_{\text{LREE}}/HREE$  در سنگ‌های آندزیتی و نمونه‌های مربوط به پهنه دگرسانی آرژیلیک نیز به ترتیب در گستره ۶/۳۵ تا ۷/۷۶ و ۵/۶۲ تا ۸/۱۷ در تغییر است. مقایسه این نسبت‌ها به روشنی نشان می‌دهد که نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  و  $(La/Yb)_{HREE}$  در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک نسبت به سنگ اولیه آندزیتی هر دو کمابیش روند کاهش و افزایشی داشته‌اند. به تازگی بررسی‌های اخیر نشان داده است که جدایش LREE‌ها از HREE‌ها طی گسترش فرایندهای دگرسانی وابسته به pH محیط تشكیل است، به طوری که در pH اسیدی، LREE‌ها و در pH قلیایی، HREE‌ها دستخوش تحرک و شستشو می‌شوند [۳۰]. با توجه به این مطالعه، روند کاهشی در نسبت‌های یاد شده در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک نسبت به سنگ اولیه آندزیتی در اثر سیال‌های گرمابی با pH پایین رخ داده است [۱۸]. به نظر می‌رسد که کاهش دما به همراه افزایش pH سیال با گذر زمان سبب نایابیاری کمپکلس‌های حامل LREE‌ها و موجب افزایش نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  در اغلب نمونه‌های مورد بررسی شده است [۳۳].

#### تفسیر بی‌هنجاری‌های Eu و Ce طی گسترش و تکامل پهنه دگرسانی آرژیلیک

در این پژوهش، برای محاسبه مقادیر بی‌هنجاری‌های Eu و Ce در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک و سنگ اولیه آندزیتی از روابط  $Ce/Ce^* = Eu/Eu^* = Eu_N/(Sm_N \times Gd_N)^{0.5}$  و  $2Ce_N/(La_N + Pr_N)$  استفاده شد که N بیانگر بیانگر کردن مقادیر Eu, Ce, Gd, Sm, Eu و Pr به مقادیر مشابه در کندریت [۳۲] است. نتایج نشان می‌دهند که گستره تغییرات مقادیر بی‌هنجاری‌های Ce و Eu در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک به ترتیب ۰/۹۲ تا ۰/۹۰۱ و ۰/۸۰ تا ۰/۸۵ است. مقادیر این بی‌هنجاری‌ها در سنگ‌های آندزیتی نیز به ترتیب در گستره ۰/۹۷ تا ۰/۱۰۱ و ۰/۸۹ تا ۰/۱۰۴ در تغییر هستند. مقایسه گستره تغییرات بی‌هنجاری‌های Eu و Ce در نمونه‌های پهنه آرژیلیک و سنگ‌های اولیه آندزیتی آشکارا نشان می‌دهد که گسترش فرآیند آرژیلیک‌شدن در منطقه زمین‌حسین با تغییر محسوس در مقادیر بی‌هنجاری Eu همراه نبوده است. به تازگی

- [2] Dimitrijevic M. D., Dimitrijevic M. N., Djordjevic M., Djokovic I., "Geological Survey of Iran", 1:100000 Series, Sheet 72 50, Anar (1971).
- [3] Ghorbani M., "The economic geology in Iran: Mineral deposits and natural resources", Springer Science Business Media Dordrecht (2013) 1-581.
- [4] Salehi Tinooni M., Abedini A., Calagari A. A., "Investigation of mineralization, REE geochemistry, and fluid inclusions studies of the Shalang vein-type polymetallic ore deposit, southwest of Kerman", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 27 (2019) 767-780.
- [5] Hosseini M. R., Ghaderi M., Alirezaei S., Sun W., "Geological characteristics and geochronology of the Takht-e-Gonbad copper deposit, SE Iran: A variant of porphyry type deposits", Ore Geology reviews 86 (2017) 440-458.
- [6] Dimitrijevic M. D., "1:100000 geological map of Chahar Gonbad", Geological Survey of Iran (1973).
- [7] Ranjbar H., Shahriari H., "Comparison of ETM<sup>+</sup> and ASTER data for hydrothermal alteration mapping in the central part of the Dehaj-Sarduyeh belt, Kerman Province", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 14 (2006) 367-382.
- [8] Stocklin J., "Structural history and tectonics of Iran: A review", Bulletin-American Association of Petroleum Geologists 52 (1985) 1258-1299.
- [9] Whitney D. L., Evans B. W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American Mineralogist 95 (2010) 185-187.
- [10] Nesbitt H. W., "Mobility and fractionation of rare earth elements during weathering of a granodiorite", Nature 279 (1979) 206-210.
- [11] Nesbitt H. W., Markovics G., "Weathering of granodioritic crust, long-term storage of elements in weathering profiles, and petrogenesis of siliciclastic sediments", Geochimica et Cosmochimica Acta 61 (1997) 1653-1670.
- [12] Gresens R. L., "Composition-volume relationships of metasomatism", Chemical Geology 2 (1967) 47-55.
- [13] Grant J. A., "The isocon diagram; a simple solution to Gresen's equation for metasomatic

۵- نتایج محاسبه تغییرات جرم و ضرایب همبستگی بین عناصر در نمونه‌های پهنه دگرسانی آرژیلیک نشان می‌دهند که کانی‌های هماتیت و گوتیت در اثر فرآیند روش نقش کنترلی مهمی در توزیع U, Th, Hf و Ni ایفا نموده‌اند. کانی‌های رسی نیز به دلیل فرایند جذب سطحی و روتیل به واسطه فرآیند جانشینی هم‌ریختی سبب تمرکز Nb, Sc, Ga, V, Zr, Ta, Mo در پهنه دگرسانی آرژیلیک شده‌اند. افزون بر این، اکسیدهای منگنز نیز عناصری چون Co, Cu, Pb, Tl و Zn را در سطوح بین‌لایه‌ای خود تثبیت نموده‌اند.

۶- کاهش جرم عناصری چون Co, Cu, V و Ni می‌تواند دلیلی بر نقش سیال‌های گرمابی با pH پایین طی گسترش و تکامل پهنه دگرسانی آرژیلیک باشد.

۷- بررسی‌های انجام شده نشان می‌دهد که کاهش دما به همراه افزایش pH سیال سبب ناپایداری کمپکلس‌های حامل La<sub>n</sub> و افزایش در نسبت‌های (La/Yb)<sub>n</sub> و (LREE/HREE)<sub>n</sub> در اغلب نمونه‌های آرژیلیک مورد بررسی در منطقه زمین‌حسین شده است.

۸- طی گسترش و تکامل پهنه دگرسانی آرژیلیک بی‌هنجری Eu پاییته بوده و شرایط Eh تغییر چندانی نداشته است.

۹- ضرایب همبستگی بین عناصر نشان می‌دهند که کانی‌های رسی همراه با کانی‌های فسفردار میزان‌های اصلی لانتانیدها در پهنه دگرسانی آرژیلیک هستند.

#### قدردانی

این پژوهش از حمایت‌های مالی معاونت پژوهشی و مدیریت تحصیلات تکمیلی دانشگاه ارومیه برخوردار بوده است که نگارندگان به اینوسیله نهایت سپاس و قدردانی خود را از همه مسؤولین اعلام می‌دارند. نگارندگان همچنین از نظرات و پیشنهادات سازنده داوران محترم مجله سپاسگزاری می‌نمایند.

#### مراجع

- [1] Alavi M., "Regional stratigraphy of the Zagrosfold-thrust belt of Iran and its proforeland evolution" American Journal of Science 304 (2004) 1-20.

- Turkish Journal of Erath Science 22 (2013) 444-468.
- [24] Jiang N., Sun S., Chu X., Mizuta T., Ishiyama D., "Mobilization and enrichment of high-field strength elements during late- and post-magmatic processes in the Shuiquangou syenitic complex, Northern China", Chemical Geology 200 (2003) 117-128.
- [25] Fulignati P., Gioncada A., Sbrana A., "Rareearth element (REE) behaviour in the alteration facies of the active magmatic-hydrothermal system of Vulcano (Aeolian Islands, Italy)", Journal of Volcanology and Geothermal Research 88 (1999) 325-342.
- [26] Salvi S., Williams-Jones, A. E., "The role of hydrothermal processes in concentrating high-field strength elements in the strange Lake peralkaline complex, northeastern Canada", Geochimica et Cosmochimica Acta 60 (1996) 1917-1932.
- [27] Ndjigui P. D., Bilong P., Bitom D., Dia A., "Mobilization and redistribution of major and trace elements in two weathering profiles developed on serpentinites in the Lomié ultramafic complex, South-East Cameroon", Journal of African Earth Sciences 50 (2008) 305-328.
- [28] Kadir S., Akbulut A., "Mineralogy, geochemistry and genesis of the Taşoluk kaolinite deposits in pre-Early Cambrian metamorphites and Neogene volcanites of Afyonkarahisar, Turkey", Clay Minerals 44 (2011) 89-112.
- [29] Feng J., "Trace elements in ferromanganese concretions, gibbsite spots, and the surrounding terra rossa overlying dolomite: Their mobilization, redistribution and fractionation", Journal of Geochemical Exploration 108 (2011) 99-111.
- [30] Patino L. C., Velbel M. A., Price J. R., Wade, J. A., "Trace element mobility during spheroidal weathering of basalts and andesites in Hawaii and Guatemala", Chemical Geology 202 (2003) 343-364.
- [31] Höhn S., Frimmel H. E., Pašava J., "The rare earth element potential of kaolin deposits in the Bohemian Massif (Czech Republic, Austria)", Mineralium Deposita 49 (2014) 967-986.
- [32] Taylor Y, McLennan S. M., "The continental crust: Its composition and evolution", 1st ed. Oxford, UK: Blackwell (1985).
- "alteration ", Economic Geology 81 (1986) 1976-1982.
- [14] Grant J. A., "Isocon analysis: A brief review of the method and applications", Physics and Chemistry of the Earth 30 (2005) 997-1004.
- [15] MacLean W. H., Kranidiotis P., "Immobile elements as monitors of mass transport in hydrothermal alteration: Phelps Dodge massive sulfide deposit, Matagami", Economic Geology 82 (1987) 951-962.
- [16] MacLean W. H., "Mass change calculations in altered rock series", Mineralium Deposita 25 (1987) 44-49.
- [17] Maanijou M., Rasa I., Lentz D., "Petrology, geochemistry, and stable isotope studies of the Chehelkureh Cu-Zn-Pb deposit, Zahedan, Iran", Economic Geology 107 (2012) 683-712.
- [18] Maanijou M., Lentz D. R., Alirezaei S., Rasa I., "Petrography and alteration of Chehelkureh copper deposit: Mass balance of elements and behavior of REE", Geosciences 67 (2008) 86-101.
- [19] Abedini A., "Mineralogy and geochemistry of the Hizeh-Jan kaolin deposit, northwest of Vazaghan, East-Azarbaijan province, NW Iran", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 24 (2017) 647-660.
- [20] Abedini A., "The mineralogical and geochemical control on distribution and mobilization of trace and rare earth elements during development of argillic alteration zone: A case study from northeast of Kharvana, NW Iran", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 25 (2017) 353-366.
- [21] Abedini A., Rezaei Azizi M., Dill H. G., "The tetrad effect in REE distribution patterns: A quantitative approach to genetic issues of argillic and propylitic alteration zones of epithermal Cu-Pb-Fe deposits related to andesitic magmatism (Khan Kandi District, NW Iran)", Journal of Geochemical Exploration 212 (2020) 1-16.
- [22] Abedini A., Calagari A. A., "Geochemical characteristics of the Arabshah kaolin deposit, Takab geothermal field, NW Iran", Arabian Journal of Geosciences 9 (2016) 1-16.
- [23] Kadir S., Erkoyun H., "Genesis of the hydrothermal karacayir kaolinite deposit in Miocene volcanics and Palaeozoic metamorphic rocks of the Usak-Gure Basin, western Turkey"

*ignimbrite, central Anatolia, Turkey ", Clays and Clay Minerals 62 (2014) 477-499.*

[34] Mongelli G., "REE and other trace elements in a granitic weathering profile from "Serre", southern Italy", Chem Geol 103 (1993) 17-25.

[33] Kadir S., Kulah T., Eran M., Önagil N., Gurel A., "Minerlogical and geochemical characteristics and genesis of the Gözelyurt alunite-bearing kaolinite deposit within the late Miocene Gördeles