



## کانی شناسی و زمین شیمی عناصر خاکی نادر نهشته بوکسیت زرج سو، جنوب غرب رامسر، شمال ایران

محمود قاسمی<sup>۱</sup>، علی عابدینی<sup>\*</sup>، علی اصغر کلاگری<sup>۲</sup>

۱- گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه ارومیه، ارومیه، ایران

۲- گروه علوم زمین، دانشکده علوم طبیعی، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

(دریافت مقاله: ۹۷/۲/۱۷، نسخه نهایی: ۹۷/۶/۷)

**چکیده:** نهشته بوکسیت زرج سو (جنوب غرب رامسر، استان مازندران، شمال ایران) به صورت لایه‌ها و یا عدسی‌های گسسته چینه‌سان در طول مرز بین سنگ‌های کربناتی سازند الیکا (تریاس) و شیل‌ها و ماسه‌سنگ‌های سازند شمشک (ژوراسیک پیشین) گسترش یافته است. دیاسپور، کائولینیت، هماتیت، آنتاز و روتیل فازهای کانیاپی اصلی در این کانسنگ‌ها هستند. از نظر بافتی، کانسنگ‌های بوکسیتی شامل بافت‌های آواری، دانه‌مدور و برشی هستند که اغلب با بعضی شکل‌های سخت‌دانه‌ای، اووئیدی و پیزوئیدی محدود همراه هستند. غلظت عناصر خاکی نادر (REE) در کانسنگ‌ها در یک نیمرخ انتخابی از نهشته در گستره ۱۰/۳۴۸-۱۴۹/۹۷ گرم در تن و نسبت بی‌هنجاری‌های  $Eu/Eu^*$  و  $Ce/Ce^*$  به ترتیب در گستره ۱/۰۴-۱/۰۶ و ۱/۲۸-۰/۶۴ در تغییر هستند. بررسی‌ها نشان دادند که تغییر مقادیر این پارامترها توسط درجه روبش هماتیت کنترل شده است. از محاسبه تغییرات جرم عناصر و بررسی روند تغییرات نسبت‌های عنصری در یک نیمرخ انتخابی از این نهشته آشکار شد که توزیع REE‌ها در کانسنگ‌ها تابعی از عواملی چون تغییر pH محلول‌های کانسنگ‌ساز، حضور سنگ بستر کربناتی به عنوان یک بافر فعال، رسوبگذاری همزمان با اکسیدهای فلزی و تثبیت در فازهای کانیاپی نوشکل است. ضرایب همبستگی بین عناصر پیشنهاد می‌کنند که کانی‌هایی مانند هماتیت و فسفات‌های ثانویه میزبان-های احتمالی لانتانیدها در کانسنگ‌های مورد بررسی هستند.

**واژه‌های کلیدی:** بوکسیت؛ عناصر خاکی نادر؛ کانی‌های میزبان؛ زرج سو؛ ایران.

### مقدمه

داده است که بررسی تحرک و توزیع عناصر خاکی نادر [۶، ۷] و نقش کنترلی کانی‌ها در تثبیت لانتانیدها [۸، ۹] از موضوعات بسیار مهم برای بررسی‌های زمین‌شیمیایی کانسارهای بوکسیتی هستند.

نهشته‌های بوکسیتی در ایران بخشی از کمربند بوکسیت کارستی ایران-هیمالیا به شمار می‌روند [۲]. این نهشته‌ها در ایران از نظر توزیع جغرافیایی به چهار ناحیه (۱) شمال غرب ایران، (۲) سلسله جبال البرز، (۳) فلات ایران مرکزی و (۴) ارتفاعات زاگرس و از نظر زمانی به پنج مقطع زمانی (۱)

بوکسیت یک ماده معدنی رسوبی غنی از مواد آلیتی است که در نتیجه هوازدگی سنگ‌های مختلف در شرایط آب و هوایی گرم و یا نیمه گرم با میزان بارش بیش از ۱۸۰۰ میلی‌متر در سال و دمای حدود ۲۵ درجه سانتی‌گراد، با توجه به ریخت-شناسی و زهکشی مناسب تشکیل می‌شود [۱]. طی سال‌های اخیر، پژوهش‌های متعددی بر سیمای کانی‌شناسی [۲، ۳] و زمین‌شیمیایی عناصر خاکی نادر [۴، ۵] ذخایر بوکسیتی در مناطق مختلف دنیا انجام شده است. نتایج این پژوهش‌ها نشان

برخی از عناصر جزئی به همراه لانتانیدها در هر ۱۱ کانسنگ بوکسیتی جمع‌آوری شده از نیمرخ مورد بررسی، به ترتیب با استفاده از طیف‌سنجی انتشار اتمی پلاسما جفت شده القایی (ICP-AES) با کد تجزیه‌ای ME-ICP06 و طیف‌سنجی جرمی پلاسما جفت شده القایی (ICP-MS) با کد تجزیه‌ای ME-MS81 در آزمایشگاه شرکت ALS Chemex کشور کانادا اندازه‌گیری شدند. در اندازه‌گیری مقادیر عناصر حدود ۰/۵ گرم از هر نمونه با بورات لیتیم ترکیب و در اسید نیتریک رقیق شد. گستره آشکارسازی عناصر اصلی (به صورت اکسید) حدود ۰/۱ درصد وزنی و برای عناصر جزئی Y و Zr به ترتیب ۰/۱ و ۱ گرم در تن بوده است. عناصر خاکی نادر نیز در منطقه آشکارسازی بین ۰/۱ تا ۰/۵ گرم در تن اندازه‌گیری شده‌اند. مقادیر افت گرمایی (LOI) بوسیله تفاوت وزن نمونه‌ها پیش و پس از گرمادهی در  $1000^{\circ}\text{C}$  به مدت یک ساعت در آزمایشگاه یاد شده تعیین شدند.

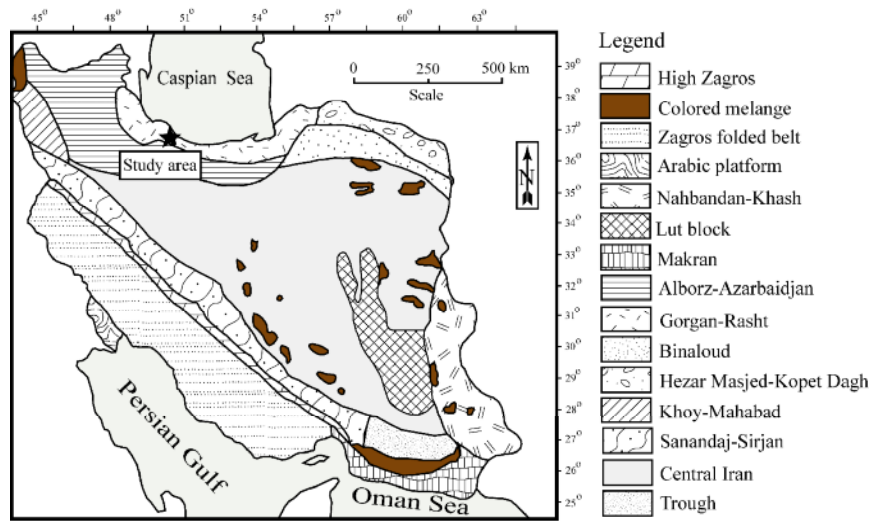
#### زمین‌شناسی

منطقه زرج‌سو بر اساس تقسیمات پهنه‌های زمین‌ساختی ایران بخشی از پهنه ساختاری گرگان-رشت محسوب می‌شود (شکل ۱) [۱۱]. سنگ‌های پالئوزویک پسین در منطقه زرج‌سو به عنوان قدیمی‌ترین واحدهای سنگی رخنمون یافته، شامل سازندهای مبارک (کربونيفر)، دورود (پرمین پیشین)، و روته (پرمین پسین) هستند (شکل ۲). سازند مبارک از نظر سنگ-شناسی، از سنگ آهک‌های خاکستری تیره تا سیاه رنگ با لایه‌بندی نازک تا توده‌ای تشکیل شده است. این سنگ آهک‌ها شامل رخساره‌های بیومیکرواسپارایت، بیواسپارایت و زیست‌آواری هستند. سازند دورود شامل شیل‌ها و ماسه‌سنگ‌های قرمز تا خاکستری رنگ بوده و دارای میان لایه‌هایی از سنگ آهک‌های ضخیم لایه است. مرز زیرین سازند دورود با سنگ آهک‌های سازند مبارک گسله است. توالی رسوبی در این منطقه با تشکیلات سنگی وابسته به مزوزویک شامل سازند دولومیتی الیکا (تریاس)، سازند لای سنگی، شیلی و ماسه سنگی شمشک (ژوراسیک)، سازند آهکی تیزکوه (کرتاسه) و سنگ‌های آتشفشانی (بازانیت) کرتاسه ادامه یافته‌اند (شکل ۲) [۱۲].

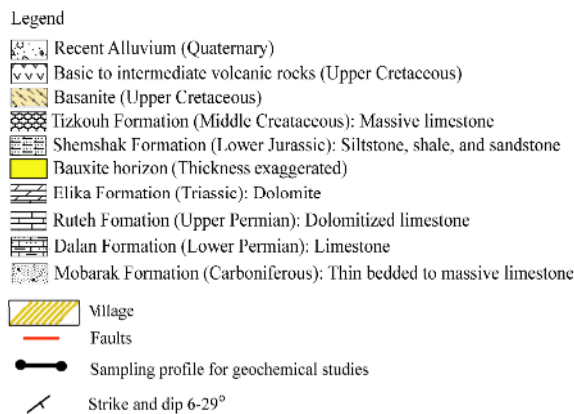
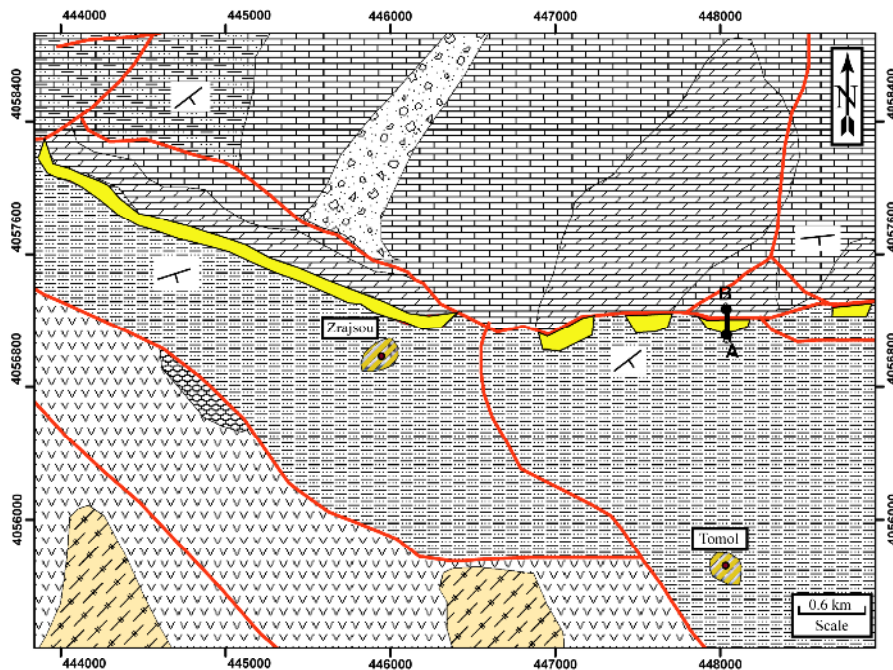
پرمین، (۲) پرمو-تریاس، (۳) تریاس، (۴) تریاس-ژوراسیک و (۵) کرتاسه میانی (تورونین-سانتونین) محدود می‌شوند [۲]. در شمال ایران، به ویژه در استان مازندران پتانسیل‌های خوبی از کانسنگ‌های بوکسیتی کارستی شناسایی شده است. بخش قابل ملاحظه‌ای از این کانسنگ‌ها در مرز بین سنگ‌های کربناتی سازند الیکا (تریاس) و شیل‌ها و ماسه‌سنگ‌های سازند شمشک (ژوراسیک پیشین) گسترش یافته‌اند [۱۰]. نهشته زرج‌سو یکی از نهشته‌های بوکسیتی معمولی به سن تریاس-ژوراسیک است که کانسنگ‌های آن به شکل لایه‌ها و عدسی‌های گسسته چینه‌سان در بین سنگ‌های کربناتی سازند الیکا و شیل‌ها و ماسه‌سنگ‌های سازند شمشک محصور شده‌اند. این نهشته، در فاصله ۱۱۰ کیلومتری جنوب غربی رامسر در استان مازندران واقع است. با وجود بررسی‌های جامع بر بسیاری از ذخایر بوکسیتی تریاس-ژوراسیک در ایران، تاکنون سیماهای کانی‌شناسی و زمین‌شیمی عناصر خاکی نادر کانسنگ‌های این نهشته بررسی نشده است. در این پژوهش نقش کنترلی کانی-ها و عوامل زمین‌شیمیایی موثر در توزیع و تحرک عناصر خاکی نادر و دلایل رخداد بی‌هنجاری‌های Ce و Eu در کانسنگ‌های نهشته بوکسیت زرج‌سو به طور جامع بررسی می‌شود.

#### روش بررسی

برای انجام این پژوهش، پس از چندین مرحله پیمایش صحرایی، نیمرخ از یکی از عدسی‌های بوکسیتی به ضخامت ۱۵ متر انتخاب شد و تعداد ۱۱ نمونه از کانسنگ‌ها بر حسب تغییرات در ویژگی‌های فیزیکی به ویژه رنگ با فواصل ۰/۵ تا ۱/۵ متر نمونه‌گیری گردیدند. ویژگی‌های میکروسکوپی این ۱۱ نمونه کانسنگی به ویژه بافت آنها با تهیه مقاطع نازک-صیقلی و بررسی آنها توسط میکروسکوپ دوکاره تعیین شدند. افزون بر این، فازهای کانیایی در ۸ نمونه از کانسنگ‌های نیمرخ مورد بررسی به روش پراش پرتو ایکس (XRD) توسط پراش‌سنج اینل (مدل ۳۰۰۰) ساخت کشور فرانسه با پرتوی  $\text{CuK}\alpha$  در ۴۰ کیلو ولت و ۳۰ میلی آمپر در سازمان زمین‌شناسی و اکتشافات معدنی کشور شناسایی شدند. مقادیر عناصر اصلی و



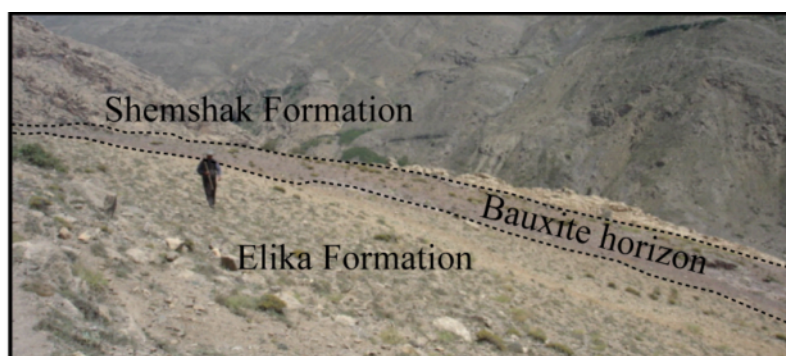
شکل ۱ جایگاه منطقه زرجسو در نقشه پهینه‌های زمین‌ساختی ایران [۱۳].



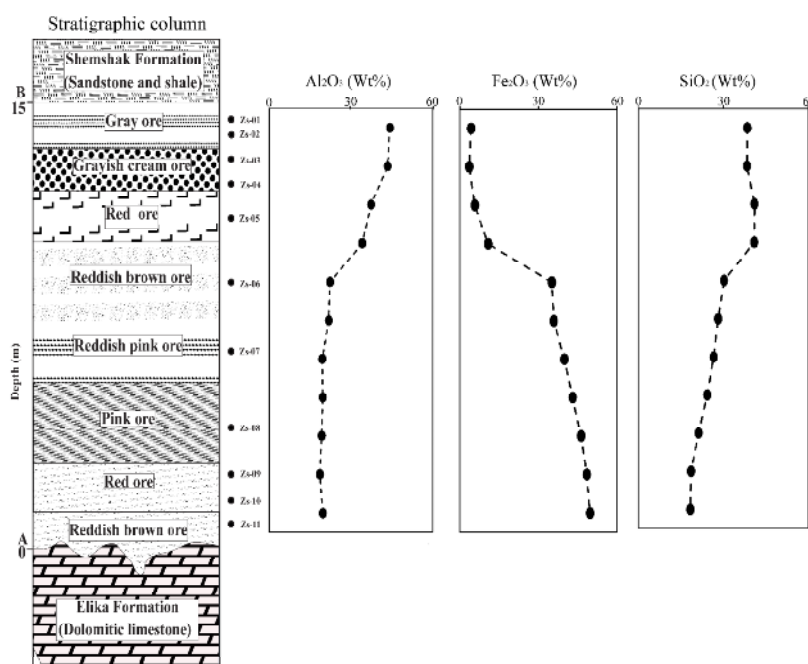
شکل ۲ نقشه زمین‌شناسی منطقه مورد بررسی.

قابل تشخیص است (شکل ۴). کانسنگ‌های کرم مایل به خاکستری حالت ترد و شکننده دارند و سطح شکست صافی از مهمترین ویژگی‌های فیزیکی آنهاست. کانسنگ‌های قهوه‌ای مایل به قرمز و قرمز رنگ حالت توده‌ای دارند و شکل‌های نواری و پیزولیتی فراوان در آنها دیده می‌شود. لیمونیت‌زایی در سطح کانسنگ‌های صورتی مایل به قرمز و وجود شکل‌های اووئیدی و گرھکی در سطح کانسنگ‌های قرمز و قرمز قهوه‌ای، تغییرات شدید رنگ در سطح کانسنگ‌های قرمز به دلیل تاثیر فرآیندهای اکسایش برونزاد و وجود آثاری از دارینه‌های منگنز در سطح کانسنگ‌های کرم مایل به خاکستری و خاکستری از مهم‌ترین ویژگی‌های زمین‌شناسی نیمرخ مورد بررسی هستند.

بازدیدهای صحرایی نشان می‌دهند که در مرز بین سازندهای الیکا و شمشک رخمون‌های متعددی از کانسنگ‌های بوکسیتی وجود دارد (شکل ۳). این کانسنگ‌ها به صورت لایه‌ها و عدسی‌های گسسته چینه‌سان روی سنگ‌های دولومیتی سازند الیکا گسترش یافته‌اند. روند کلی گسترش آنها شرقی-غربی است و در کل ضخامت متغیر از ۳/۵ تا ۲۰ متر دارند. با توجه به مشاهدات صحرایی و تغییر در ویژگی‌های فیزیکی چون رنگ در یک نیمرخ انتخابی از یک عدسی-بوکسیتی به ترتیب از پایین به بالا کانسنگ‌هایی به رنگ (۱) قهوه‌ای مایل به قرمز، (۲) قرمز، (۳) صورتی، (۴) صورتی مایل به قرمز، (۵) قرمز، (۶) کرم مایل به خاکستری و (۷) خاکستری



شکل ۳ دورنمایی از افق بوکسیتی مورد بررسی در مرز بین سازند الیکا و شمشک. (دید به سمت جنوب).



شکل ۴ نیمرخ مورد بررسی از نهشته بوکسیت زرج‌سو که محل نمونه‌های برداشت شده برای بررسی‌های کانی‌شناسی و زمین‌شیمیایی در آن با دایره‌های توپر نشان داده شده است، به همراه روند تغییرات اکسیدهای آلومینیوم، آهن و سیلیسیوم در نیمرخ مورد بررسی است.

## نتایج و بحث

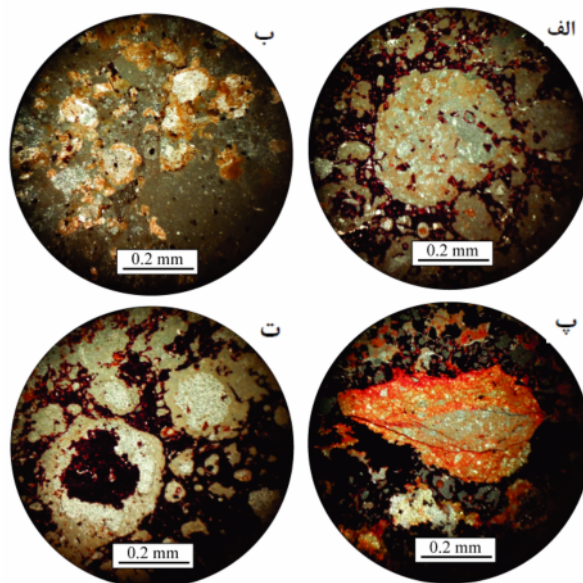
## سنگ‌نگاری و کانی‌شناسی

بررسی‌های سنگ‌نگاری نشان می‌دهند که کانسنگ‌های نیمرخ مورد بررسی دربردارنده شکل‌های کره‌سان، آواری (قطعات تخریبی) سخت‌دانه‌ای و دانه مدور هستند (شکل‌های ۵ الف تا ت). توزیع این اجزای بافت ساز موجب تشکیل بافت‌های شاخص آواری، دانه‌مدور و برشی در کانسنگ‌ها شده‌اند. از مهمترین ویژگی‌های میکروسکوپی کانسنگ‌های مورد بررسی توزیع محدود شکل‌های اوئیدی و پیژوئیدی در یک زمینه ریزدانه است. وجود بافت‌های یاد شده بیانگر نابرجازا تشکیل شدن نهشته بوکسیت زرج سو است [۱۳].

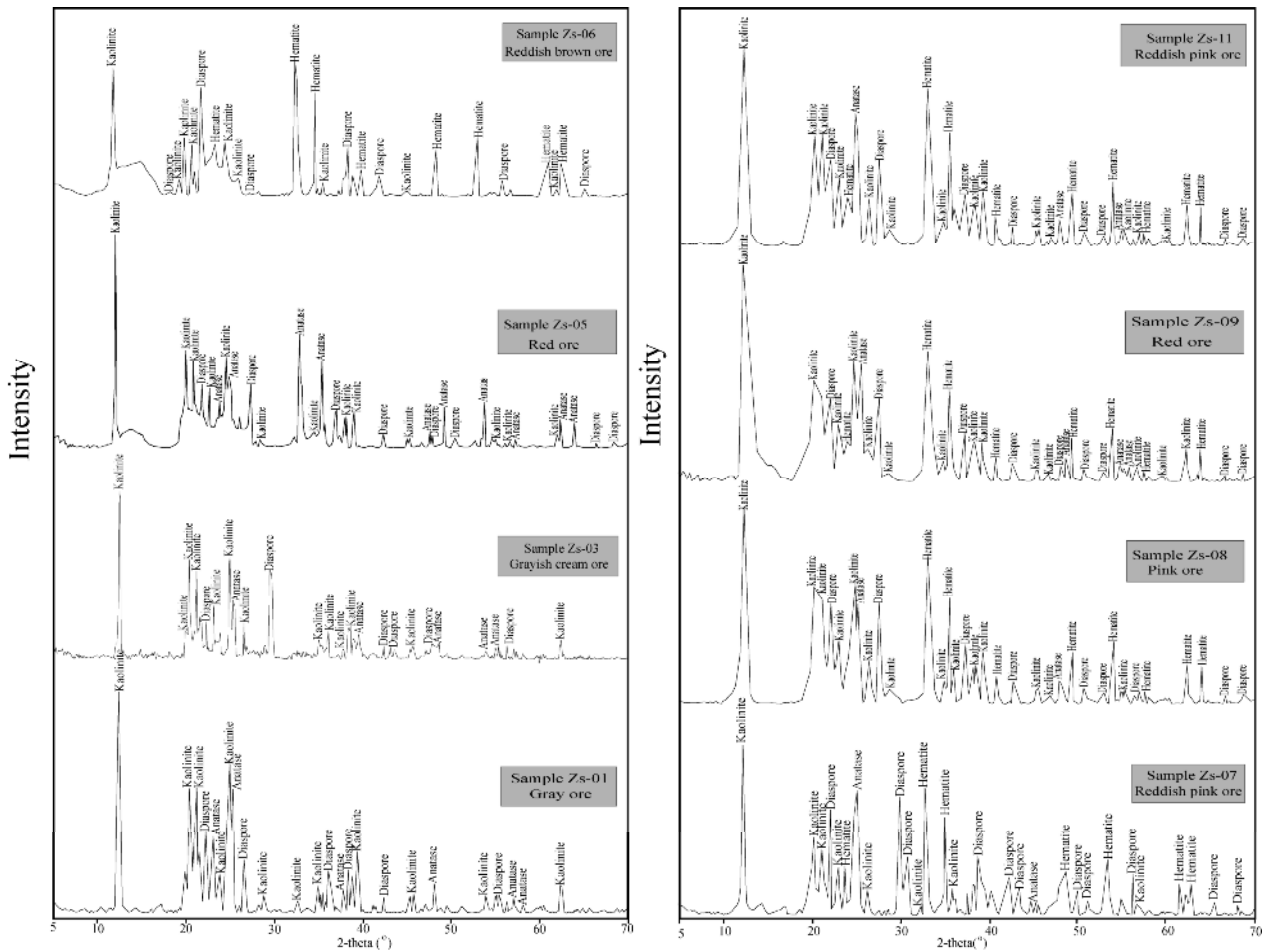
طیف‌های XRD نشان می‌دهند که نهشته بوکسیت زرج سو دارای کانی‌شناسی به نسبت ساده‌ای بوده و از کانی‌های دیاسپور، همتیت، کائولینیت و آناتاز در مقادیر سنگ‌ساز تشکیل شده است (شکل ۶). از نکات قابل توجه در کانی‌شناسی کانسنگ‌های این نهشته می‌توان به فزونی کائولینیت نسبت به دیاسپور اشاره نمود. این فزونی آشکارا نشان می‌دهد که این نهشته از نظر درجه تکامل کانیایی به مرحله تشکیل رس‌های بوکسیتی رسیده است. افزون بر این، حضور فازهای سیلیکاتی فراوان (کائولینیت) در کانسنگ‌ها آشکار می‌کند که این نهشته از نظر تکوینی نارس بوده و طی تکامل خود از زهکشی خوبی برخوردار نبوده است.

## توزیع عناصر اصلی، نوع کانسنگ و شدت لاتریت‌زایی

نتایج تجزیه‌های شیمیایی عناصر اصلی در جدول ۱ ارائه شده است. بر اساس این نتایج،  $Al_2O_3$  (۴۴/۳۳-۱۸/۵۵ درصد وزنی)،  $Fe_2O_3$  (۴۹/۷۴-۳/۶۵ درصد وزنی)،  $SiO_2$  (۴۰/۹۱-۱۸/۳۲ درصد وزنی) و  $TiO_2$  (۳/۶۱-۲/۳۸ درصد وزنی) فراوان‌ترین اکسیدهای تشکیل دهنده کانسنگ‌ها هستند. سایر اکسیدها شامل  $BaO$ ،  $SrO$ ،  $Cr_2O_3$ ،  $K_2O$ ،  $Na_2O$ ،  $MgO$ ،  $CaO$ ،  $MnO$  و  $P_2O_5$  در مقادیر کم حضور دارند و در مجموع ۱/۰۳ تا ۲/۴۵ درصد وزنی کانسنگ‌های بوکسیتی را تشکیل می‌دهند. روند تغییرات مقادیر  $SiO_2$  و  $Al_2O_3$  در نیمرخ مورد بررسی با نزدیک شدن به سنگ بستر کربناتی کاهش و روند تغییرات مقدار  $Fe_2O_3$  به سمت سنگ بستر کربناتی افزایشی است (شکل ۴). استفاده از نمودار سه متغیره  $SiO_2-Al_2O_3-Fe_2O_3$  [۱۴] نشان می‌دهد که کانسنگ‌های نهشته زرج سو ترکیبی در گستره فریت، لاتریت، بوکسیت کائولینیتی و کائولینیت بوکسیتی دارند (شکل ۷ الف). همچنین، رسم مقادیر اکسیدهای اصلی در نمودار سه متغیره  $SiO_2-Al_2O_3-Fe_2O_3$  [۱۵] نشان می‌دهد که نهشته مورد بررسی طی تکوین دستخوش شرایط لاتریت‌زایی متوسط و قوی شده به طوریکه طی گذر نهشته از شرایط لاتریت‌زایی متوسط به شرایط لاتریت‌زایی قوی جدایش Fe از Al و غنی‌شدگی نسبی Fe رخ داده است (شکل ۷ ب).



شکل ۵ تصاویر میکروسکوپی از شکل‌های کره‌سان (الف)، آواری (قطعات تخریبی) (ب)، سخت‌دانه‌ای (پ)، و دانه مدور (ت) در کانسنگ‌های بوکسیتی. همه تصاویر در نور قطبیده متقاطع (XPL) تهیه شده‌اند.

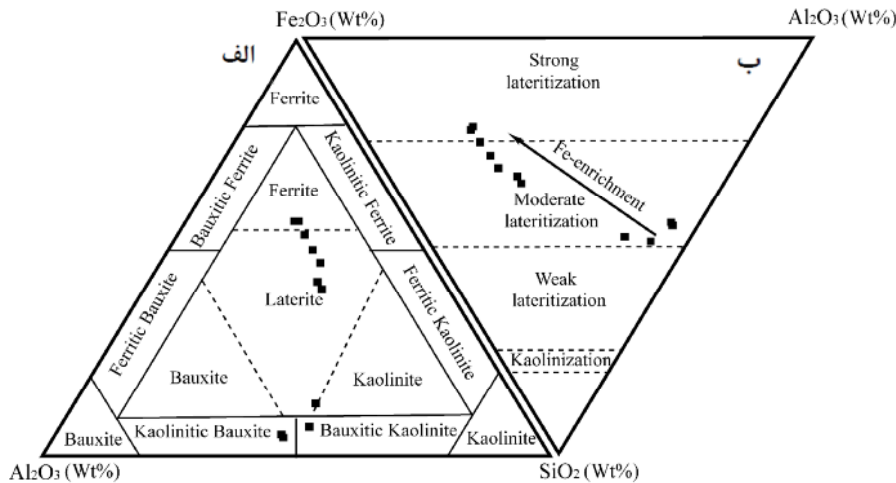


شکل ۶ الگوهای XRD کانسنگ‌های بوکسیتی نیمرخ مورد بررسی.

جدول ۱ نتایج تجزیه‌های شیمیایی کانسنگ‌های بوکسیتی نیمرخ مورد بررسی از نهشته زرج سو به روش ICP-AES و ICP-MS

	Zs-01	Zs-02	Zs-03	Zs-04	Zs-05	Zs-06	Zs-07	Zs-08	Zs-09	Zs-10	Zs-11
SiO <sub>2</sub> (wt%)	۲۸.۴۱	۲۸.۳۲	۴۰.۹۱	۴۰.۸۳	۳۰.۲۲	۲۸.۱۱	۲۶.۵۵	۲۴.۲۵	۲۱.۲۲	۱۸.۵۴	۱۸.۳۲
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۴۴.۳۳	۴۳.۴۴	۳۷.۴۱	۳۴.۱۱	۲۲.۳۲	۲۱.۸۲	۱۹.۴۴	۱۹.۶۱	۱۹.۲۲	۱۸.۵۵	۱۹.۶۴
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۴.۳۱	۳.۶۵	۵.۷۴	۱۰.۸۱	۲۵.۱۴	۳۵.۸۸	۳۹.۹۴	۴۳.۱۰	۴۶.۳۴	۴۸.۵۱	۴۹.۷۴
CaO	-۰.۱۴	-۰.۱۹	-۰.۲۳	-۰.۲۱	-۰.۱۲	-۰.۱۸	-۰.۲۱	-۰.۱۷	-۰.۱۸	-۰.۱۹	-۰.۲۳
MgO	-۰.۲۲	-۰.۲۰	-۰.۱۸	-۰.۲۰	-۰.۱۴	-۰.۱۸	-۰.۱۴	-۰.۱۸	-۰.۱۳	-۰.۱۶	-۰.۱۲
Na <sub>2</sub> O	-۰.۱۹	-۰.۱۶	-۰.۱۳	-۰.۲۰	-۰.۱۶	-۰.۷۹	-۰.۱۴	-۰.۱۲	-۰.۱۱	-۰.۱۲	-۰.۰۷
K <sub>2</sub> O	۱.۳۷	۱.۲۸	۱.۲۴	۱.۰۶	۰.۶۰	۰.۹۱	۰.۵۳	۰.۴۹	۰.۴۱	۰.۳۶	۰.۲۵
TiO <sub>2</sub>	۳.۶۱	۳.۵۱	۳.۴۲	۳.۴۲	۲.۶۴	۲.۹۵	۲.۳۸	۲.۵۹	۲.۷۴	۲.۵۶	۲.۴۵
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۳	-۰.۰۵	-۰.۰۶	-۰.۰۶	-۰.۰۶	-۰.۰۶	-۰.۰۷	-۰.۰۸
SrO	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۱
BaO	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۲	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۳	-۰.۰۲	-۰.۰۱
MnO	-۰.۰۴	-۰.۰۶	-۰.۰۸	-۰.۰۶	-۰.۰۹	-۰.۰۷	-۰.۰۳	-۰.۰۴	-۰.۰۶	-۰.۰۶	-۰.۰۴
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	-۰.۱۳	-۰.۱۲	-۰.۰۹	-۰.۱۴	-۰.۲۱	-۰.۲۲	-۰.۱۹	-۰.۲۲	-۰.۲۱	-۰.۲۱	-۰.۲۲
LOI	۷.۱۵	۸.۹۷	۱۰.۵۶	۸.۸۷	۸.۲۱	۸.۷۸	۱۰.۳۳	۹.۱۰	۹.۲۵	۱۰.۶۱	۸.۸۱
مجموع	۹۹.۹۸	۹۹.۹۶	۹۹.۸۷	۹۹.۹۸	۹۹.۹۵	۹۹.۹۹	۹۹.۹۹	۹۹.۹۹	۹۹.۹۸	۹۹.۹۸	۹۹.۹۹
Y (ppm)	۴۳۱۰	۴۱۵۰	۴۸۶۰	۵۲۶۰	۵۵۳۰	۵۲۴۰	۵۹۶۰	۶۵۱۰	۶۲۳۰	۵۸۷۰	۶۱۹۰
Zr	۳۹۲	۴۱۰	۳۵۲	۴۰۱	۳۱۰	۳۳۰	۲۸۵	۳۰۷	۳۳۳	۲۹۹	۲۹۵
La (ppm)	۴۵۲۰	۳۸۷۰	۳۵۱۰	۳۴۲۰	۷۰۳۰	۶۸۷۰	۶۵۴۰	۶۲۳۰	۶۴۷۰	۶۸۲۰	۶۴۲۰
Ce	۵۸۴۰	۴۸۶۰	۵۴۳۰	۶۸۲۰	۱۳۵۶۰	۱۵۲۳۰	۱۴۲۳۰	۱۵۵۵۰	۱۵۴۳۰	۱۵۲۴۰	۱۶۳۲۰
Pr	۹۲۵	۶۵۵	۵۹۷	۹۶۱	۱۴۸۱	۱۱۰۵	۱۳۳۶	۱۳۳۴	۱۳۰۶	۱۲۷۵	۱۲۵۴
Nd	۳۸۶۰	۴۲۳۰	۳۷۶۰	۴۳۴۰	۵۴۸۰	۶۴۳۰	۵۲۳۰	۵۰۳۰	۴۹۳۰	۴۸۶۰	۴۶۵۰
Sm	۸۹۳	۶۶۲	۵۴۳	۸۸۸	۱۰۷۶	۱۳۴۶	۱۱۰۶۶	۱۱۰۶۱	۱۱۷۷	۱۱۹۹	۱۲۰۱
Eu	۲۳۴	۱۷۹	۱۳۶	۲۱۷	۲۰۸	۴۱۰	۳۱۸	۳۳۰	۴۰۲	۴۷۳	۵۵۶
Gd	۷۰۸	۵۷۱	۵۷۳	۷۲۵	۹۹۸	۱۱۶۳	۱۰۶۳	۱۱۸۳	۱۴۱۷	۱۶۵۰	۱۹۰۷
Tb	-۰.۷۲	-۰.۸۷	-۰.۷۸	۱.۲۲	۱.۴۵	۳.۲۷	۱.۵۱	۱.۶۰	۱.۴۷	۱.۴۵	۱.۵۲
Dy	۶.۷۸	۷.۱۸	۵.۳۱	۸.۰۶	۷.۵۵	۷.۰۶	۸.۲۶	۹.۲۹	۸.۷۷	۷.۳۶	۷.۶۰
Ho	-۰.۹۵	-۰.۹۳	۱.۰۵	۱.۵۵	۱.۴۶	۲.۱۵	۱.۵۰	۱.۵۷	۱.۶۸	۱.۷۴	۱.۹۱
Er	۴.۹۱	۴.۳۱	۳.۰۲	۶.۱۳	۵	۳.۸۶	۴.۵۴	۴.۳۰	۴.۳۲	۴.۵۴	۴.۲۰
Tm	-۰.۵۴	-۰.۴۶	-۰.۵۲	-۰.۵۳	-۰.۶۲	-۰.۴۲	-۰.۵۵	-۰.۵۲	-۰.۴۶	-۰.۶۰	-۰.۶۳
Yb	۳.۷۸	۳.۹۸	۳.۲۲	۳.۰۷	۳.۷۰	۵.۲۰	۳.۹۲	۴.۰۹	۴.۲۹	۴.۵۰	۴.۸۲
Lu	-۰.۵۴	-۰.۴۶	-۰.۴۸	-۰.۴۵	-۰.۵۵	-۰.۵۰	-۰.۵۶	-۰.۵۹	-۰.۵۷	-۰.۵۵	-۰.۵۰





شکل ۷ جایگاه نمونه‌های مورد بررسی در (الف) نمودار سه متغیره  $SiO_2 - Al_2O_3 - Fe_2O_3$  [۱۴] که بر اساس آن فریت، لاتریت، بوکسیت کائولینیتی و کائولینیت بوکسیتی چهار نوع کانسنگ حاضر در نهشته بوکسیت زرج سو هستند و (ب) نمودار سه متغیره  $SiO_2 - Al_2O_3 - Fe_2O_3$  [۱۵] که نشان از شدت لاتریت‌زایی متوسط تا قوی طی تکوین کانسنگ‌ها دارد.

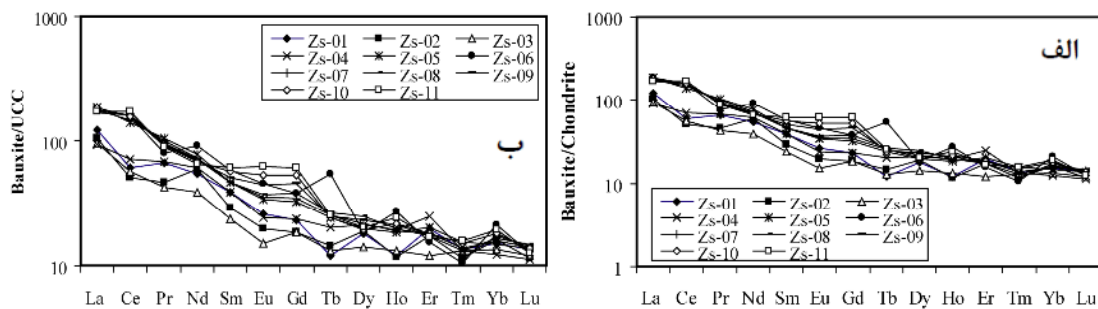
کانسنگ‌ها (شکل ۸ الف) نشان از غنی‌شدگی  $LREE_{La-Gd}$ ها و  $HREE_{Tb-Lu}$ ها نسبت به کندریت دارد. براساس این الگو، میزان غنی‌شدگی  $LREE_{La-Gd}$ ها نسبت به  $HREE_{Tb-Lu}$ ها بسیار شدیدتر است. برای کانسنگ‌ها طی بهنجار کردن مقادیر لانتانیدها نسبت به ترکیب متوسط سنگ‌های پوسته قاره‌ای بالایی (UCC) [۱۷] الگوهای مشابهی دیده می‌شود (شکل ۸ ب).

**الگوی توزیع REE در کانسنگ‌ها و دلایل عنصری**

مقایر REE در کانسنگ‌های بوکسیتی در جدول ۱ ارائه شده است. بر اساس این نتایج، مقدار REE در کانسنگ‌ها در گستره ۱۴۹،۹۷ تا ۳۴۸،۱۰ ppm متغیر است. در این بین، گستره تغییرات عناصر خاکی نادر سبک ( $LREE_{La-Gd}$ ) شدید (۱۲۹،۷۶-۳۱۳،۹۱ ppm) و برای عناصر خاکی نادر سنگین ( $HREE_{Tb-Lu}$ ) ضعیف (۲۰،۲۱-۴۰،۲۶ ppm) است (جدول ۲). الگوی توزیع REEهای بهنجار شده به کندریت [۱۶] برای

جدول ۲ نسبت‌های عنصری و مقادیر بی‌هنجاری Eu و Ce در کانسنگ‌های بوکسیت زرج سو.

	Zs-01	Zs-02	Zs-03	Zs-04	Zs-05	Zs-06	Zs-07	Zs-08	Zs-09	Zs-10	Zs-11
Eu/Eu*	۰٫۹۰	۰٫۸۹	۰٫۷۵	۰٫۸۳	۰٫۹۱	۱٫۰۰	۰٫۹۱	۰٫۹۰	۰٫۹۵	۰٫۹۹	۱٫۰۴
Ce/Ce*	۰٫۶۴	۰٫۶۶	۰٫۸۲	۰٫۸۷	۰٫۹۵	۱٫۱۹	۱٫۰۶	۱٫۲۲	۱٫۱۹	۱٫۱۴	۱٫۲۸
La/Y	۱٫۰۵	۰٫۹۳	۰٫۷۲	۰٫۶۵	۱٫۲۷	۱٫۳۱	۱٫۱۰	۰٫۹۶	۱٫۰۴	۱٫۱۶	۱٫۰۴
$REE_{La-Lu}$	۱۸۸٫۰۲	۱۶۸٫۵	۱۴۹٫۹۷	۱۹۴٫۷۲	۳۱۹٫۶۶	۳۴۸٫۱۰	۳۱۹٫۲۵	۳۲۹٫۱۴	۳۳۲٫۷۸	۳۳۶٫۹۱	۳۴۶٫۲۷
$LREE_{La-Eu}$	۱۶۲٫۷۲	۱۴۴٫۶۰	۱۲۹٫۷۶	۱۶۶٫۴۶	۲۸۹٫۳۵	۳۱۳٫۹۱	۲۸۷٫۸۰	۲۹۵٫۳۵	۲۹۷٫۰۵	۲۹۹٫۶۷	۳۰۶٫۰۱
$HREE_{Gd-Lu}$	۲۵٫۳۰	۲۳٫۹۰	۲۰٫۲۱	۲۸٫۲۶	۳۰٫۳۱	۳۴٫۱۹	۳۱٫۴۵	۳۳٫۷۹	۳۵٫۷۳	۳۷٫۲۴	۴۰٫۲۶
$(La/Yb)_N$	۸٫۰۸	۶٫۵۷	۷٫۱۴	۷٫۵۳	۱۲٫۸۴	۸٫۷۶	۱۱٫۲۷	۱۰٫۲۹	۱۰٫۱۹	۱۰٫۲۴	۸٫۹۸
$(LREE/HREE)_N$	۳٫۶۱	۳٫۴۰	۳٫۶۱	۳٫۳۱	۵٫۳۶	۵٫۱۶	۵٫۱۴	۴٫۹۱	۴٫۶۷	۴٫۵۲	۴٫۲۷



شکل ۸ الگوی توزیع عناصر خاکی نادر بهنجار شده به الف) کندریت [۱۶] و ب) متوسط پوسته قاره‌ای بالایی (UCC) [۱۷] برای نمونه‌های بوکسیت زرج سو.

شده است. از سوی دیگر، افت سطح سفره آب‌های زیرزمینی سبب افزایش زمان واکنش آب‌های جوی فروروی اسیدی با کانسنگ‌ها و موجب شستشوی بخشی LREE ها شده است. شرایط اسیدی آب‌های جوی فرورو می‌تواند به واسطه انحلال اسید کربنیک و اسید هومیک و یا به دلیل شستشوی کانی‌های سولفیدی سنگ‌های پوشش نهشته (شیل‌ها) فراهم شود. شستشوی بخشی LREE ها سبب کاهش مقادیر نسبت‌های  $(LREE/HREE)_N$  در کانسنگ‌های مورد بررسی شده است. با توجه به مطالب بیان شده به نظر می‌رسد که طی تشکیل نهشته بوکسیت زرج‌سو به دلیل نوسانات شدید سطح سفره آب‌های زیرزمینی، شرایط لازم برای جدایش LREE ها از HREE ها در نیمرخ مورد بررسی به صورت ناموزون فراهم شده است. تغییرات نسبت  $La/Y$  نیز به نوبه خود نقش مهم تغییرات pH محلول‌های هوازده کننده در تمرکز REE ها در کانسنگ-های بوکسیتی را آشکار می‌کند. محاسبات انجام شده نشان می‌دهد که نسبت  $La/Y$  در کانسنگ‌ها در گستره ۰/۶۵ تا ۱/۳۱ متغیر است (جدول ۲). تغییرات این نسبت نیز در نیمرخ مورد بررسی مانند نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  و  $(LREE/HREE)_N$  به صورت نامنظم است. همبستگی‌های مثبت متوسط بین  $La/Y$  و  $(La/Yb)_N$  ( $R = ۰/۶۴$ ) و مثبت قوی بین  $La/Y$  و  $(LREE/HREE)_N$  ( $R = ۰/۷۴$ ) (جدول ۳) به نوعی نشان دهنده نقش مهم سنگ‌های بستر کربناتی در افزایش pH محلول‌های کانسنگ‌ساز است.

بررسی‌های انجام شده بر ذخایر بوکسیتی دنیا نشان داده است که مقادیر نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  و  $(LREE/HREE)_N$  در کانسنگ‌های بوکسیتی با بالا رفتن pH محیط تشکیل افزایش می‌یابد [۱۸]. از طرفی، نسبت  $La/Y$  نیز به عنوان یک شاخص زمین‌شیمیایی مناسب برای تعیین مقدار pH محیط تشکیل بوکسیت‌ها معرفی شده است. مقادیر کمتر و بیشتر از ۱ برای این نسبت به ترتیب اشاره به محیط تشکیل اسیدی و قلیایی برای کانسنگ‌های بوکسیتی دارد [۱۹]. گستره تغییرات مقادیر  $(La/Yb)_N$ ،  $(LREE/HREE)_N$  و  $La/Y$  در کانسنگ-های نهشته زرج‌سو در جدول ۲ ارائه شده است. بر اساس این داده‌ها، نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  و  $(LREE/HREE)_N$  در نیمرخ بوکسیتی مورد بررسی به ترتیب در گستره ۶/۵۷ تا ۱۲/۸۴ و ۳/۳۱ تا ۵/۱۴ در تغییر است. این مقادیر در نیمرخ مورد بررسی به صورت ناموزونی روندهای صعودی و یا نزولی نشان می‌دهند (جدول ۲). این رفتار غیر عادی در ذخایر بوکسیتی دیده می‌شود که طی تشکیل و گسترش خود با نوسانات شدید سطح سفره آب‌های زیرزمینی همراه شده‌اند [۶]. از آنجاکه تغییرات نسبت‌های یاد شده وابسته به pH محیط تشکیل است، از این رو طی بالا آمدن سطح سفره آب‌های زیرزمینی به واسطه انحلال سنگ‌های بستر کربناتی الیکا مقدار pH محلول‌های مسؤو هوازدگی افزایش یافته و شرایط برای ته‌نشست LREE ها فراهم شده است. به نظر می‌رسد که ترسیب LREE ها و تشکیل همبافت‌های پایدار HREE سبب افزایش نسبت‌های  $(La/Yb)_N$  و  $(LREE/HREE)_N$  در کانسنگ‌ها

جدول ۳ ضرایب همبستگی پیرسون بین عناصر و نسبت‌های عنصری در کانسنگ‌های بوکسیتی زرج‌سو.

	Si	Al	Fe	Ti	Mn	P	Zr	Eu/Eu*	Ce/Ce*	La/Y	REE	LREE	HREE	$(La/Yb)_N$	$(LREE/HREE)_N$
Si	۱/۰۰														
Al	۰/۸۸	۱/۰۰													
Fe	-۰/۹۷	۰/۹۷	۱/۰۰												
Ti	۰/۸۷	۰/۹۴	-۰/۹۳	۱/۰۰											
Mn	۰/۳۰	۰/۱۰	-۰/۲۱	۰/۱۹	۱/۰۰										
P	-۰/۸۸	-۰/۹۱	۰/۹۴	-۰/۸۲	-۰/۱۸	۱/۰۰									
Zr	۰/۸۴	۰/۹۱	-۰/۹۰	۰/۹۸	۰/۱۶	-۰/۷۷	۱/۰۰								
Eu/Eu*	-۰/۸۱	-۰/۶۱	۰/۷۴	-۰/۵۴	-۰/۲۹	۰/۷۸	-۰/۵۱	۱/۰۰							
Ce/Ce*	-۰/۸۸	-۰/۹۴	۰/۹۴	۰/۸۵	-۰/۱۸	۰/۸۸	-۰/۸۲	۰/۶۵	۱/۰۰						
La/Y	-۰/۵۷	-۰/۵۲	۰/۵۸	-۰/۵۰	۰/۰۶	۰/۶۸	-۰/۵۴	۰/۷۳	۰/۴۰	۱/۰۰					
REE	-۰/۹۲	-۰/۹۵	۰/۹۷	-۰/۸۸	-۰/۱۷	۰/۹۸	-۰/۸۵	۰/۷۹	۰/۹۰	۰/۷۲	۱/۰۰				
LREE	-۰/۹۱	-۰/۹۵	۰/۹۶	-۰/۸۸	-۰/۱۵	۰/۹۸	-۰/۸۵	۰/۷۸	۰/۹۰	۰/۷۳	۰/۹۹	۱/۰۰			
HREE	-۰/۹۳	-۰/۸۶	۰/۹۳	-۰/۷۷	-۰/۳۱	۰/۹۱	-۰/۷۱	۰/۸۷	۰/۸۹	۰/۵۲	۰/۹۱	۰/۹۰	۱/۰۰		
$(La/Yb)_N$	-۰/۶۱	-۰/۷۶	۰/۷۲	-۰/۷۹	۰/۰۲	۰/۷۳	-۰/۷۸	۰/۳۷	۰/۵۲	۰/۶۴	۰/۷۵	۰/۷۶	۰/۵۳	۱/۰۰	
$(LREE/HREE)_N$	-۰/۶۷	-۰/۸۳	۰/۷۸	-۰/۸۰	۰/۰۴	۰/۸۳	-۰/۸۲	۰/۵۰	۰/۶۹	۰/۷۸	۰/۸۷	۰/۸۸	۰/۵۹	۰/۸۷	۱/۰۰



## نقش کانیاپی بر توزیع و تمرکز REEها

تاکنون فازهای کانیاپی متعددی به عنوان میزبان‌های اصلی REEها در ذخایر هوازده معرفی شده‌اند. از جمله این فازهای کانیاپی می‌توان به رس‌ها، فسفات‌های ثانویه، اکسیدها و هیدروکسیدهای منگنز، و اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن اشاره نمود [۲۱، ۲۰]. در این پژوهش، به منظور تعیین نقش فازهای کانیاپی در تمرکز لاتانیدها در کانسنگ‌های بوکسیتی مورد بررسی ضرایب همبستگی پیرسون بین عناصر و نسبت‌های عنصری محاسبه شد (جدول ۳). ضرایب همبستگی منفی قوی بین REEها با  $Al_2O_3$  ( $R = -0.95$ ) (شکل ۹ الف) و با  $SiO_2$  ( $R = -0.92$ ) (شکل ۹ ب) نشان می‌دهد که کانی‌های رسی (کائولینیت) نقشی در تمرکز لاتانیدها در کانسنگ‌ها نداشته‌اند. نقش اکسیدهای منگنز در تمرکز لاتانیدها در کانسنگ‌های بوکسیتی با توجه به همبستگی منفی بین REEها با  $MnO$  ( $R = -0.17$ ) به طور قطع منتفی است.

افزون بر این، همبستگی‌های قوی و مثبت بین REEها با  $Fe_2O_3$  ( $R = 0.97$ ) (شکل ۹ پ) و با  $P_2O_5$  ( $R = 0.98$ ) (شکل ۹ ت) اشاره به آن دارند که کانی‌های هماتیت و فسفات‌های ثانویه نقش کنترلی مهمی در توزیع REEها در کانسنگ‌های بوکسیتی زرج‌سو داشته‌اند. پراکندگی نمونه‌ها در دو موقعیت مجزاء در این نمودارهای دو متغیره بیانگر تاثیر متفاوت آب‌های فروروی اسیدی (با pH پایین) و آب‌های زیرزمینی (با pH بالا) بر کانسنگ‌های نیمرخ مورد بررسی است. با توجه به اینکه کائولینیت و هماتیت کانی‌های اصلی کانسنگ‌ها هستند و با در نظر گرفتن وجود همبستگی‌های مثبت Fe با REE و منفی Si و Al، می‌توان در نظر گرفت که درجه جدایش هماتیت از کانی‌های رسی مهم‌ترین نقش را در توزیع REEها در کانسنگ‌ها داشته است. افزون بر این، با توجه به همبستگی‌های مثبت قوی  $(La/Yb)_N - Fe_2O_3$  ( $R = 0.72$ )،  $(La/Yb)_N - P_2O_5$  ( $R = 0.78$ )،  $(LREE/HREE)_N - Fe_2O_3$  ( $R = 0.72$ ) و  $(LREE/HREE)_N - P_2O_5$  ( $R = 0.83$ ) (جدول ۳) پیشنهاد می‌شود که درجه جدایش LREEها از HREEها و به عبارت دیگر، الگوی توزیع REEها در کانسنگ‌ها توسط چگونگی توزیع و ترسیب کانی‌های هماتیت و فسفات‌های ثانویه کنترل شده است.

## تفسیر بی‌هنجاری‌های Eu و Ce در کانسنگ‌ها

در این جا برای محاسبه مقادیر بی‌هنجاری‌های Eu و Ce در کانسنگ‌های بوکسیتی زرج‌سو به ترتیب از روابط زیر استفاده

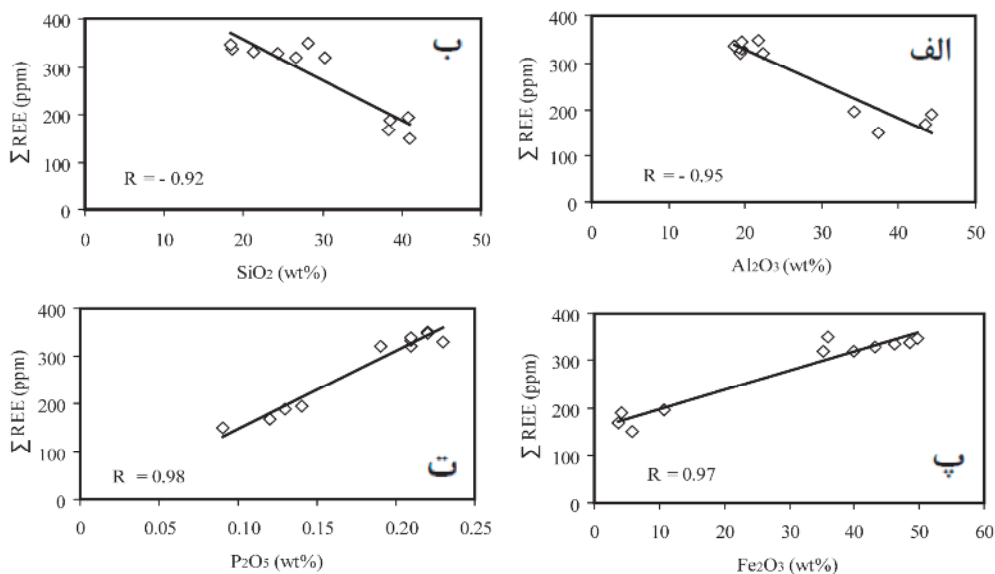
شد [۱۶]:

$$Ce/Ce^* = Ce_N / [(La_N + Pr_N)]^{0.5}$$

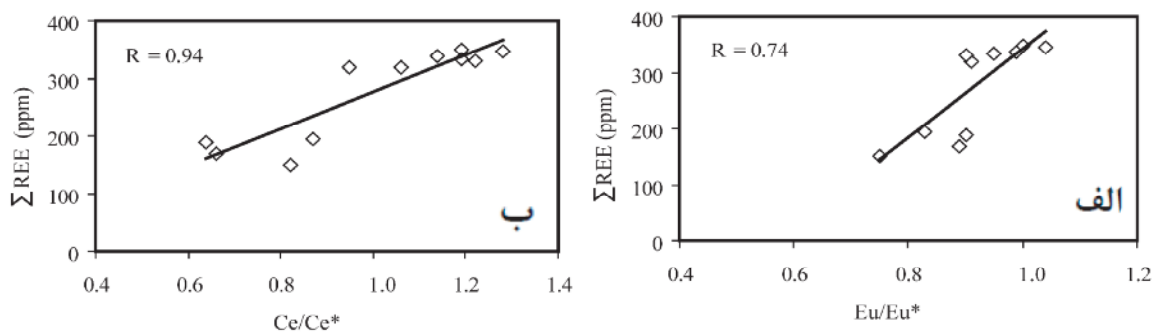
$$Eu/Eu^* = Eu_N / [(Sm_N \times Gd_N)]^{0.5}$$

در این روابط، N بیانگر بهنجار شدن مقادیر عناصر Pr، La، Sm و Gd به کندریت [۱۶] است. محاسبات انجام شده آشکار می‌کند که مقادیر  $Ce/Ce^*$  و  $Eu/Eu^*$  در کانسنگ‌های بوکسیتی زرج‌سو به ترتیب در گستره ۰.۶۱-۱.۰۴ و ۰.۶۱-۱.۲۸-۰.۶۴ متغیر است. همبستگی‌های مثبت قوی  $REE-Eu/Eu^*$  ( $R = 0.74$ ) (شکل ۱۰ الف) و  $REE-Ce/Ce^*$  ( $R = 0.94$ ) (شکل ۱۰ ب) پیشنهاد می‌کنند که تغییرات بی‌هنجاری‌های Eu و Ce توسط همان سازوکارهایی انجام شده‌اند که توزیع، تحرک و تمرکز REEها را در کانسنگ‌ها در کنترل خود داشته‌اند. همبستگی‌های منفی قوی  $SiO_2-Eu/Eu^*$  ( $R = -0.81$ ) (شکل ۱۱ الف)،  $Al_2O_3-Eu/Eu^*$  ( $R = -0.61$ ) (شکل ۱۱ ب) و مثبت قوی  $Fe_2O_3-Eu/Eu^*$  ( $R = 0.74$ ) (شکل ۱۱ پ) نشان می‌دهند که نقش فرآیند روبش توسط هماتیت نسبت به عملکرد فرآیند جذب سطحی توسط کائولینیت در تمرکز Eu و در پی آن رخداد بی‌هنجاری Eu در کانسنگ‌ها برجسته‌تر بوده است.

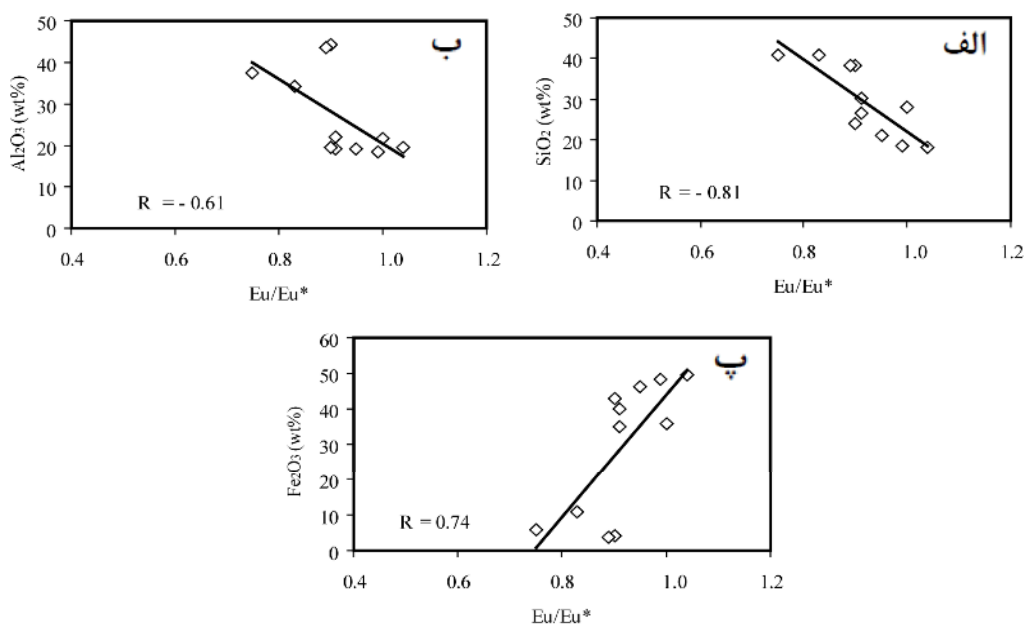
از آنجا که زیرکونیوم مقاوم‌ترین و پایدارترین عنصر طبیعت در برابر فرآیندهای هوازدگی است [۲۲]، از این رو همبستگی منفی قوی بین  $Zr-Ce/Ce^*$  ( $R = -0.82$ ) (شکل ۱۲ الف) در بین نمونه‌های مورد بررسی بیانگر این نکته کلیدی است که بی‌هنجاری Ce ناشی از سنگ مادر نبوده است و می‌تواند تغییر شرایط فیزیکوشیمیایی محیط تشکیل نهشته بوکسیت زرج‌سو را نشان دهد. وجود تنوع رنگی (قهوه‌ای مایل به قرمز، قرمز، صورتی، صورتی مایل به قرمز، قرمز، کرم مایل به خاکستری و خاکستری) در کانسنگ‌های بوکسیتی در تائید این نظر است. همبستگی‌های منفی قوی  $SiO_2-Ce/Ce^*$  ( $R = -0.88$ ) (شکل ۱۲ ب)، منفی قوی  $Al_2O_3-Ce/Ce^*$  ( $R = -0.97$ ) (شکل ۱۲ پ) و مثبت قوی  $Fe_2O_3-Ce/Ce^*$  ( $R = 0.94$ ) (شکل ۱۲ ت) آشکار می‌کنند که تغییرات بی‌هنجاری Ce در کانسنگ‌ها نیز مانند بی‌هنجاری Eu توسط روبش دو عنصر Eu و Ce توسط هماتیت کنترل شده است [۲۳]. به عبارت دیگر، به نظر می‌رسد که رخداد و روند تغییرات بی‌هنجاری‌های Eu و Ce در کانسنگ‌های مورد بررسی در ارتباط با رسوبگذاری همزمان این دو عنصر توسط اکسیدهای آهن و عملکرد سنگ بستر کربناتی به عنوان یک سد زمین‌شیمیایی است [۲۴، ۲۵].



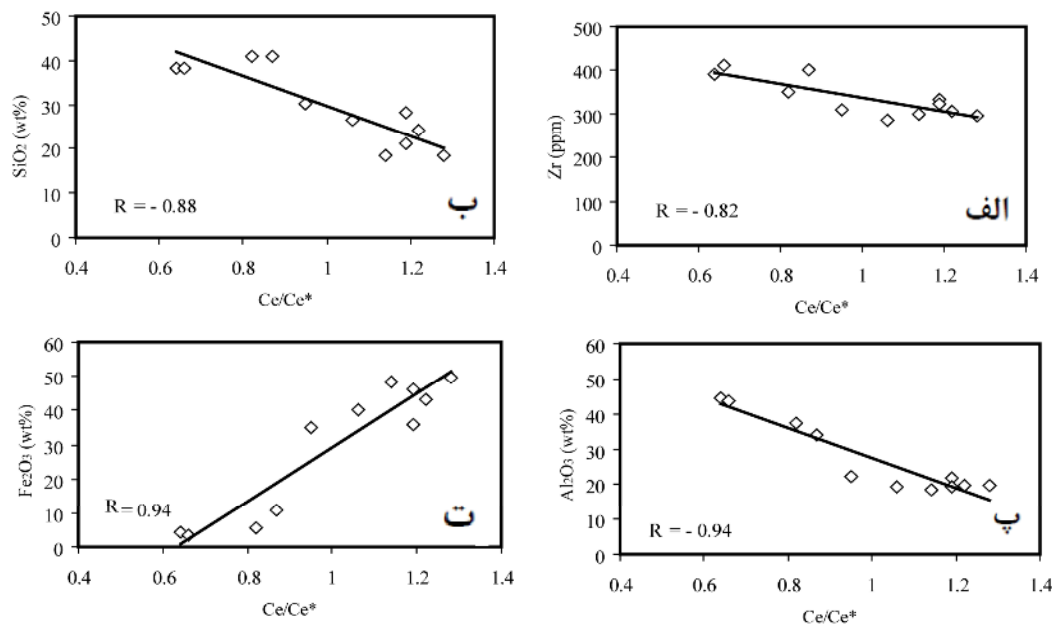
شکل ۹ نمودارهای دو متغیره تغییرات  $\Sigma\text{REE}$  نسبت به الف)  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ، ب)  $\text{SiO}_2$ ، پ)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  و ت)  $\text{P}_2\text{O}_5$  در کانسنگ‌های بوکسیتی نیمرخ زرج‌سو.



شکل ۱۰ نمودارهای دو متغیره الف)  $\Sigma\text{REE}-\text{Eu}/\text{Eu}^*$  و ب)  $\Sigma\text{REE}-\text{Ce}/\text{Ce}^*$  برای کانسنگ‌های بوکسیت زرج‌سو.



شکل ۱۱ نمودارهای دو متغیره الف)  $\text{Eu}/\text{Eu}^*-\text{SiO}_2$ ، ب)  $\text{Eu}/\text{Eu}^*-\text{Al}_2\text{O}_3$  و پ)  $\text{Eu}/\text{Eu}^*-\text{Fe}_2\text{O}_3$  برای کانسنگ‌های بوکسیت زرج‌سو.



شکل ۱۲ نمودارهای دو متغیره الف)  $Ce/Ce^*-Zr$ ، ب)  $Ce/Ce^*-SiO_2$ ، پ)  $Ce/Ce^*-Al_2O_3$  و ت)  $Ce/Ce^*-Fe_2O_3$  برای کانسنگ‌های بوکسیت زرج سو.

#### برداشت

مهمترین نتایج بدست آمده از بررسی‌های کانی‌شناسی و زمین‌شیمی عناصر خاکی نادر نهشته بوکسیت زرج سو به سن تریاس- ژوراسیک در جنوب غربی رامسر (استان مازندران، شمال ایران) عبارتند از:

۱- توزیع کانی‌های دیاسپور، کائولینیت، هماتیت و آناتاز در نهشته زرج سو با تشکیل و گسترش چهار نوع کانسنگ شامل فریت، لاتریت، بوکسیت کائولینیتی و کائولینیت بوکسیتی همراه بوده است.

۲- حضور فازهای سیلیکاتی فراوان به صورت کانی کائولینیت در کانسنگ‌ها بیانگر نارس بودن نهشته است و حضور بافت‌های آواری، دانه‌مدور، و برشی اشاره به خاستگاه نابرجای ذخیره دارند.

۳- تغییرات نامنظم در نسبت‌های  $La/Y$ ،  $(La/Yb)_N$  و  $(LREE/HREE)_N$  در کانسنگ‌های مورد بررسی نشان دهنده نوسانات شدید سطح سفره آب‌های زیرزمینی طی تکامل و گسترش نهشته است.

۴- الگوی توزیع REEها و درجه جدایش لانتانیدها در کانسنگ‌های بوکسیتی با رسوبگذاری همزمان با هماتیت و فسفات‌های ثانویه کنترل شده است.

۵- رخداد و تغییرات بی‌هنجاری‌های  $Ce$  و  $Eu$  در کانسنگ‌ها با درجه روبش این دو عنصر توسط کانی هماتیت در ارتباط است.

۶- توزیع REEها در کانسنگ‌های بوکسیتی تابعی از عواملی چون تغییرات pH محلول‌های کانسنگ‌ساز، عملکرد سنگ بستر کربناتی به عنوان یک بافر فعال، تثبیت فازهای کانیایی نوشکل و رسوبگذاری همزمان با عناصر اصلی است.

#### قدردانی

نگارندگان مقاله از حمایت‌های مالی معاونت پژوهشی و تحصیلات تکمیلی دانشگاه ارومیه برخوردار بوده‌اند، که بدینوسیله نهایت قدردانی خود را از مسؤولین مربوطه اعلام می‌دارند. نگارندگان، همچنین از نظرات و پیشنهادات سازنده داوران محترم مجله سپاسگزاری می‌نمایند.

#### مراجع

- [1] Bardossy G. Y., Aleva G. Y. Y., "Lateritic bauxites", Akademia, Kiado Budapest (1990) 1-646.
- [2] Abedini A., Calagari A. A., "REE geochemical characteristics of titanium-rich bauxites: the Permian Kanigorgeh horizon, NW Iran", Turkish Journal of Earth Sciences 23 (2014) 513-532.
- [3] Abedini A., Calagari A.A., "Petrography, and mineralogical and geochemical control on distribution of major, minor, and trace elements in

- [16] Taylor Y., McLennan S.M., "The continental crust: Its composition and evolution", 1st ed. Oxford, UK: Blackwell.
- [17] Rudnick R.L., Gao S., "Composition of the continental crust", In: Holland H, Turekian K, editors. Treatise on Geochemistry. 2nd ed. Amsterdam, the Netherlands: Elsevier (2004) 1-64.
- [18] Braun J.J., Viers J., Dupre M., Ndam J., Muller J.J., "Solid liquid REE fractionation in the lateritic system of Goyoum, East Cameroon: The implication for the present dynamics of the soil covers of the humid tropical regions", *Geochimica et Cosmochimica Acta* 62 (1998) 273-299.
- [19] Crinci J., Jurkovic I., "Rare earth elements in Triassic bauxites of Croatia Yugoslavia", *Travaux* 19 (1990) 239-248.
- [20] Ma J., Wei G., Xu Y., Long W., Sun W., "Mobilization and re-distribution of major and trace elements during extreme weathering of basalt in Hainan Island, South China", *Geochimica et Cosmochimica Acta* 71 (2007) 3223-3237.
- [21] 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.
- [22] Oh N.H., Richter D.D., "Elemental translocation and loss from three highly weathered soil- bedrock profiles in the southeastern United States", *Geoderma* 126 (2005) 5-25.
- [23] Mameli P., Mongelli G., Oggiano G., Dinelli E., "Geological, geochemical and mineralogical features of some bauxite deposits from Nurra (Western Sardinia, Italy): insights on conditions of formation and parental affinity", *International Journal of Earth Sciences* 96 (2007) 887-902.
- [24] Laskou M., Economou-Eliopoulos M., "The role of micro-organisms on the mineralogical and geochemical characteristics of the Parnassos-Ghiona bauxite deposits, Greece", *Journal of Geochemical Exploration* 93 (2007) 67-77.
- [25] Hill I.G., Worden R.H., Meighan I.G., "Geochemical evolution of a palaeolaterite: the Interbasaltic Formation, Northern Ireland", *Journal of Geochemical Exploration* 166 (2000) 65-84.
- bauxitic-lateritic deposit of the NE Malekan, East-Azarbaidjan province, NW Iran", *Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy* 20 (2013) 89-100.
- [4] Mongelli G., Boni R., Buccione R., Sinisi R., "Geochemistry of the Apulian karst bauxites (southern Italy): Chemical fractionation and parental affinities", *Ore Geology Reviews* 63 (2014) 9-21.
- [5] Abedini A., Calagari A.A., "Mobilization and redistribution of major and trace elements in a lateritic profile: the Sheikh-Marut deposit, NW Iran", *Arabian Journal of Geosciences* 8 (2015) 10871-10882.
- [6] Abedini A., Calagari A.A. Rezaei Azizi M., "The tetrad-effect in rare earth elements distribution patterns of titanium-rich bauxites: Evidence from the Kanigorgeh deposit, NW Iran", *Journal of Geochemical Exploration* 186 (2018) 129-142.
- [7] Monsels D.A., Bergen M.J.V., "Bauxite formation on Proterozoic bedrock of Suriname", *Journal of Geochemical Exploration* 180 (2017) 71-90.
- [8] Liu X., Wang Q., Zhang Q., Zhang Y., Li Y., "Genesis of REE minerals in the karstic bauxite in western Guangxi, China, and its constraints on the deposit formation conditions", *Ore Geology Reviews* 75 (2016) 100-115.
- [9] Beyala V. K. K., Onana V. L., Priso E. N. E., Parisot J., Ekodeck G. E., "Behaviour of REE and mass balance calculations in a lateritic profile over chlorite schists in South Cameroon", *Chemie der Erde-Geochemistry* 69 (2009) 61-73.
- [10] Abedini A., Calagari A. A., Mikaeili K., "Geochemical characteristics of laterites: the Alibaltalu deposit, Iran", *Bulletin of the Mineral Research and Exploration* 148 (2014) 69-84.
- [11] Nabavi M., "An Introduction to the Geology of Iran", Geological Survey of Iran Publication. Tehran, Iran (in Persian) (1976) 1-109.
- [12] Bahar Firouzi K., "Geological map of Iran 1:100,000 series, Javaherdeh", Geological Survey of Iran (2004).
- [13] Bardossy G. Y., "Karst Bauxites ", Elsevier Scientific, Amsterdam (1982) 1-441.
- [14] Aleva, G. J. J., "Laterites: Concepts, geology, morphology and chemistry", ISIRC, Wageningen (1994) 1-165.
- [15] Schellmann, W., "On the geochemistry of laterites", *Chemie der Erde-Geochemistry* 45 (1986) 39-42.