مجله علوم و فنون هسته ای، دوره ۴۵، شماره ۲، جلد ۱۰۸، تابستان ۱۴۰۳

Journal of Nuclear Science and Technology Vol. 45 (3), Serial Number 108, 2024



کانیسازی عناصر نادر خاکی و اورانیم در فسفریتهای سازند پابده در محدوده شیخ هابیل، استان کهگیلویه و بویراحمد، جنوب غرب ایران

مریم حاج عبداله جواهری[®]، محمد یزدی'، ایرج رسا'، خالق خشنودی^۲، سمانه ضیاءپور^۲ ۱. گروه زمینشناسی منابع معدنی و آب، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید بهشتی، صندوق پستی: ۸۹۹۱–۱۹۸۳، تهران ـ ایران ۲. پژوهشکده چرخه سوخت هستهای، پژوهشگاه علوم و فنون هستهای، سازمان انرژی اتمی ایران، صندوق پستی: ۸۴۸۶–۱۱۳۶۵، تهران ـ ایران

*Email: mh.j364@gmail.com

مقالهی پژوهشی تاریخ دریافت مقاله: ۱۴۰۱/۹/۲۹ تاریخ پذیرش مقاله: ۱۴۰۲/۴/۱۴

چکیدہ

محدوده شیخ هابیل در فاصله حدود ۸۰ کیلومتری دهدشت در جنوب شرق استان کهگیلویه و بویراحمد قرار گرفته است. این محدوده در زون زمینساختی زاگرس قرار دارد. سنگ میزبان این محدوده از سازند پابده با سن پالئوسن پسین – الیگوسن پیشین تشکیل شده است. سنگهای محدوده شیلهای خاکستری به همراه با لایههای فسفریت و لایههای نازک آهک مارنی و آهک چرتدار است. در این پژوهش کانیسازی عناصر نادر خاکی، اورانیم و سایر عناصر همراه موجود در فسفریتهای سازند پابده در منطقه شیخ هابیل براساس مشاهدات صحرایی، مطالعات سنگشناسی، کانیشناسی و تجزیههای ژئوشیمیایی بررسی شد. نتایج کانیشناسی نشان داد که کانیهای کلسیت، محرایی، مطالعات سنگشناسی، کانیشناسی و تجزیههای ژئوشیمیایی بررسی شد. نتایج کانیشناسی نشان داد که کانیهای کلسیت، فلوئورآپاتیت، گلوکونیت، کوارتز و کانیهای رسی کانیهای اصلی کانسنگ فسفات شیخ هابیل هستند. کانسار فسفات شیخ هابیل با میانگین ۲۴٬۴۷ درصد ۲۴٬۶۷ یکی از مهمترین ذخایر فسفات در سازند پابده است. نتایج تجزیههای شیمیایی نشان داد که میانگین غلظت اورانیم حدود می ۲۴٬۴۷ درصد مار و متوسط ضریب غنی شدگی آن حدود ۲۶/۵ است. میانگین مجموع عناصر نادر خاکی نمونههای حاوی فسفات آیی تقریبی میباشد. نسبت ۲۱/۹۲ درصد دور ایرانی میدر کی آن حدود ۲۶/۵ است. میانگین مجموع عناصر نادر خاکی نمونههای حاوی فسفات آین تقریبی میباشد. نسبت به LREEها دیده میشد. آن حدود ۱۹۶۵ است. این ۲۲۰/۵۰ است. این دادهها نشان می دهد که غنی شدگی تقریبی ایسیژن در زمان نهشت فسفریتهای شود. نمونههای مورد مطالعه دارای بی هنجاری منفی P۵ است که نشاندهنده وجود یک محیط فاقد اکسیژن در زمان نهشت فسفریتهای شیخ هابیل میباشد. نتایج تجزیههای شیمیایی نشان داد که فسفریتهای محدوده شیخ هابیل دارای غنی شدگی خوبی از میانی نادرخاکی و اورانیم هستند. این نتایج تجزیههای شیمیایی نشان داد که فسفریتهای محدوده میتواند ذخایری از این نین شدگی خوبی از منان هایند و بود یه مین داریت های میزی های دارای بی مندی است که دیگر مناطق سازند پابده میتواند ذخایری از این غنی شدگی خوبی از مناصر نادرخاکی و اورانیم هستند. این نتایج بیانگر این نکته است که دیگر مناطق سازند پابده میتوانند ذخایری از این عناصر ارزشمند داشته باشد.

كليدواژهها: سازند پابده، كانسار شيخ هابيل، فسفريت، اورانيم، عناصر نادر خاكى

REE and U mineralization in the phosphorites of the Pabdeh Formation, Sheikh Habil area, Kohgiloyeh-Boyer Ahmad province, SW of Iran

M. Haj Abdollah Javaheri*¹, M. Yazdi¹, I. Rasa¹, Kh. Khoshnoodi², S. Ziapour²

Department of Geology of Minerals and Water Resources, Faculty of Earth Science, Shahid Beheshti University, P.O.Box: 19839-69411, Tehran – Iran
 Nuclear Fuel Cycle Research School, Nuclear Science and Technology Research Institute, AEOI, P.O.Box: 11365-8486, Tehran - Iran

Research Article

Received 20.12.2022, Accepted 5.7.2023

Abstract

The Sheikh Habil area lies 80km south of Dehdasht and is located in the southeast of Kohgiloyeh-Boyer Ahmad province, in the SW of Iran. Pabdeh Formation is located in Iran's Zagros structural zone. The host rocks of the area are Late Paleocene-Early Oligocene limestones, shales and marls. Calcite, fluorapatite, glauconite, quartz and clay minerals are the most observable minerals in these phosphorite rocks. The geochemical data show that the average contents of P2O5, U and Σ REE are 24.47%, 100ppm (with an enrichment factor of 46.54) and 189.18 ppm, respectively. The (La/Yb)N is 0.62-0.54 and the (LREE/HREE)N is 0.62-0.72. The studied samples have negative Ce anomaly which indicates the existence of an anoxic environment during the Sheikh Habil phosphate deposition. These ratios show relative enrichment in HREEs compared to LREEs. This data confirms that the Sheikh Habil phosphorites have high anomalies not only for P2O5 but also for U and HREEs. These data show that the other areas in the Pabdeh Formation could be good targets for P2O5, U and REEs.

Keywords: Pabdeh Formation, Sheikh Habil ore deposit, Phosphorite, Uranium, Rare earth elements

Journal of Nuclear Science and Technology Vol. 45 (3), Serial Number 108, 2024, P 170-179

مجله علوم و فنون هستهای دوره ۴۵، شماره ۲، جلد ۱۰۸، تابستان ۱۴۰۳، ص ۱۷۰–۱۷۹

۱. مقدمه

ذخایر فسفات رسوبی در همه مناطق قارمای معتدل در همه ادوار زمینشناسی از دوره پرکامبرین تا عهد حاضر در پوسته زمین گسترش یافتهاند و به نظر میرسد جریانهای بالارونده در عرضهای جغرافیایی کمتر از ۴۰ درجه در نهشت این ذخایر در عهد حاضر نقش دارند [۱-۲]. کربنات فلوئور آپاتیت ریزدانه (فرانکولیت) با فرمول شیمیایی (Ca_a(PO_F)_r(F,Cl,OH) کانی اصلی فسفات در این ذخایر است. سنگهای فسفات رسوبی دريايي (فسفريت) معمولاً داراي مقادير قابل توجهي اورانيوم، عناصر نادر خاکی، وانادیم، کادمیم و آرسنیک هستند [۱، ۳] و از مهمترین منابع تولید فسفر محسوب می شوند [۳]. میزان برابر ۱۵۰ تا ۱۵۰ برابر فسفات رسوبی ۱۰۰ تا ۱۵۰ برابر P_rO_{Δ} بیشتر از میانگین پوستهای است [۴]. فسفریتها عموماً دارای میانگین ۱۵ تا ۲۰ درصد PrO₀ و ۱۲۰ پی پی ام اورانیوم هستند [۶-۵]. میانگین محتوای اورانیوم در فسفریتهای پرکامبرین و کامبرین حدود ۴۸-۴ پی پی ام، پالئوزوئیک و ژوراسیک حدود ۹۰-۲۰ پیپیام، کرتاسه فوقانی-پالئوژن ۱۳۰-۴۰ پیپیام، نئوژن ۱۳۰–۳۰ پی پی ام و در نهشتههای کواترنری ۱۱۰–۳۰ پی پی ام است [۷]. اورانیوم یکی از عناصر راهبردی در کشور و جهان محسوب می شود که تقاضا برای این عنصر به منظور تولید برق در نیروگاههای هستهای در حال افزایش است. در نیمه دوم قرن بیستم، فسفریتها به عنوان یک منبع غیرمرسوم مواد رادیواکتیو به ویژه اورانیوم مورد توجه قرار گرفتند و محققین متعددی به بررسی رفتار اورانیوم در این ذخایر پرداختند [۸-۹]. منابع غیرمرسوم اورانیوم در فسفریتها بیش از ۱۹ میلیون تن اورانیوم در جهان گزارش شده است. ساختار بلوری آپاتیت به گونهای است که عناصر بیگانه مانند اورانیوم، عناصر نادر خاکی و فرعی میتوانند جانشین کلسیم در ساختار آپاتیتی شوند. تمرکز اورانیوم در فسفریتها یا ۱) به صورت جانشینی U^{++} به جای در شبکه فرانکولیت، ۲) جذب سطحی U^{+} بر آپاتیت و یا $Ca^{+\gamma}$ ۳) تشکیل کانیهای اورانیوم مانند اورانینیت است [۷]. تمرکز اورانیوم در فسفاتهای رسوبی در ارتباط با محیطهای احیایی است [۷]. استحصال اورانيوم و عناصر نادر خاکی به صورت محصول جانبی از برخی فسفریتها در صنایع تولید کود از آلودگی زیست محیطی جلوگیری می کند [۱۰–۱۱].

ذخایر فسفات رسوبی در ایران در ارتباط با رسوبات دورههای پروتروزوئیک-کامبرین، اردویسین- سیلورین، دونین بالایی و کرتاسه- ترشیری در زون ایران مرکزی، البرز مرکزی و زاگرس تشکیل شدهاند [1۲]. سازند پابده میزبان اصلی فسفات رسوبی در زون زاگرس در دوران پالئوسن- الیگوسن است [۱۲].

مجله علوم و فنون هستهای

کانسار فسفات شیخ هابیل با ذخیره یک میلیون تن با عیار میانگین ۲۲ درصد P_rO_{δ} یکی از مهمترین ذخایر فسفات در سازند پابده است. روستای شیخ هابیل در انتهای مسیر جاده آسفالته دهدشت- سرفاریاب به سمت غرب در ارتفاع ۱۵۰۰ متری از سطح دریا و در فاصله حدود ۸۰ کیلومتری دهدشت در استان کهگیلویه و بویراحمد قرار گرفته است [۱۲]. اگرچه مطالعات کانیشناسی و ژئوشیمیایی بر روی فسفریتهای رسوبی ایران به ویژه سازند پابده انجام شده است [۱۳–۱۶]، اما توجه خاص به ژئوشیمی هریک از ذخایر رسوبی سازند پابده به طور جداگانه نشده است. در این پژوهش سعی براین است تا براساس نتایج حاصل از مطالعات صحرایی، کانیشناسی و ژئوشیمیایی، غنیشدگی و ژئوشیمی اورانیوم و عناصر نادر خاکی طی فسفاتزایی در کانسنگ فسفات کانسار شیخ هابیل بررسی شود.

۲. زمینشناسی

تاقدیس فرسایش یافته موندون با روند شمال غربی- جنوب شرقی و گسترش حدود ۲۰ کیلومتر در رشته کوههای زاگرس و بین تاقدیسهای کوه سیاه و کوه نیل واقع شده است. این تاقدیس در فاصله ۳۰ کیلومتری شمال شرق شهرستان دهدشت (استان کهگیلویه و بویراحمد) قرار گرفته است (شکل ۱ الف و ب) [۱۲].



شکل ۱. الف) بخشی از نقشه زمینشناسی ۱:۱۰۰۰۰ چهارگوش دهدشت و موقعیت روستای شیخ هابیل، ب) نقشه مسیر روستای شیخ هابیل. Journal of Nuclear Science and Technology

چینه شناسی و توالی رسوبی- چینه ای حوضه زاگرس چین خورده مورد توجه بسیاری از زمین شناسان قرار داشته و با توجه به ویژگیهای منحصر به فرد زاگرس، مطالعات زیادی پیرامون این واحد ساختاری ایران انجام گرفته است [۱۶–۱۹]. براساس [۱۷]، کمربند چین خورده- تراستی زاگرس متشکل از واحدهای مزوزئیک و سنوزوئیک است. علوی [۱۶] با تجدید نظر در چینه شناسی زاگرس آن را به چهار گروه از سنگها تقسیم کرده است که هر کدام از یک سری بزرگ توالی محصور شده به وسیله ناپیوستگیها تشکیل شده اند و دارای موقعیت زمین ساختی و رسوبی متفاوت هستند که به اختصار به بررسی آنها می پردازیم:

- گروه اول شامل بزرگ توالیهای اواخر نئوپروتروزوئیک بالایی تا کامبرین میانی میباشد و از تبخیریها، رسوبات سیلیسی آواری و کربناتهای بینلایهای تشکیل شده است که در یک حوضه کششی جدایشی که به وسیله سیستم گسلی امتداد لغز توسعه یافته، تهنشست یافته است. در این بزرگ توالی، قدیمی ترین واحد رسوبی زاگرس یعنی نمک هرمز با سن نئوپروتروزوئیک پسین تا کامبرین پیشین قرار دارد. این بزرگ توالی به وسیله بزرگ توالی دوم با سن کامبرین میانی تا کامبرین بالایی که از سنگهای کربناته و سیلیسی کلاستیک دریایی کم عمق تشکیل شده و رسوب گذاری در یک پلاتفرم اپی کانتیننتال را نشان میدهند، پوشیده شده است. شیلها، سیلتستونها و ماسه سنگهای ولکانیکی رویی با سن اردوویسین، سیلورین و دونین بقایای محلی واحدهای چینهای هستند که به طور گسترده طی توسعه ناپیوستگی فرسایش یافتهاند.

- گروه دوم شامل دو بزرگ توالی میباشد، یکی متعلق به پرمین و دیگری تریاس که از سنگهای سیلیسی آواری قاعدهای و گسترده و کربناتهای تبخیری رویی متعلق به یک دریای پلاتفرمی بسیار کمعمق استوایی تشکیل شده است.

- گروه سوم از چهار بزرگ توالی تشکیل شده و دربرگیرنده کربناتهای آبهای کمعمق و عمیق به همراه رسوبات سیلیسی آواری و تبخیری میباشد که در فلات قارههای نئوتتیس طی اوایل ژوراسیک انباشته شدهاند.

- گروه چهارم از رسوبات کربناته، تبخیری و سیلیسی آواری تشکیل شدهاند که با یک روند NW-SE به طرف جلو و عقب مهاجرت کرده است و در یک حوضه پورفورلند کرتاسه تا عهد حاضر میباشد. این گروه از سه بزرگ توالی XI، X و XI تشکیل شده است که بزرگ توالی XI، آخرین بزرگ توالی

مجله علوم و فنون هستهاي



سازند یابده شامل حدود ۸۰۰ متر مارن و شیلهای خاکستری و لایههای آهک رسی دریایی دارای دو بخش غیررسمی به نامهای شیل ارغوانی و بخش آهکهای چرتی است. برش الگوی آن در تنگ پابده واقع در شمال میدان نفتی لالی مسجد سلیمان، به ضخامت ۷۹۸٬۳ متر، مطالعه شده است. در برش الگو، مرز بالای سازند پابده با سنگ آهکهای سازند آسماری همشیب و تدریجی است و در برخی مناطق سازند پابده در زیر سازند جهرم قرار دارد. در فارس و خوزستان، سن سازند پابده از پالئوسن تا الیگوسن و در لرستان از پالئوسن پسین تا میوسن در نظر گرفته می شود. سازند پابده به ویژه در نواحی جنوب باختری لرستان، خوزستان و نواحی جنوبی فارس گسترش دارد. از جنوب باختری لرستان به سمت نواحی مرکزی و شمال خاوری لرستان، این سازند به صورت جانبی- زبانهای با سازندهای آواری امیران و کشکان و کربناتهای سازندهای تله زنگ و شهبازان جایگزین می شود و در فارس داخلی، سازند پابده جای سازند جهرم را میگیرد. به زبانههای آهکی سازند تله زنگ موجود در سازند پابده، بخش آهکی تله زنگ نام داده شده که نوعی سنگ آهک مارنی متورق حاوی سنگواره ماهی و فلس ماهی است. سازند پابده بسیار غنی از مواد آلی است ولی در بسیاری نقاط به بلوغ لازم برای تولید هیدروکربن نرسیده است .[٢٠]

جایگاه زمینساختی حوضه زاگرس طی پالئوژن یک حوضه پیشخشکی بوده است [۲۱-۲۲]. یکی از مهم ترین ویژگی حوضههای رمپ با جایگاه زمینساختی پیشخشکی این است که تغییرات رخسارهای به سوی جبهه کوهستانی گاهی با جایگزینی رخسارههای آواری به جای رخسارههای کربناته همراه است. بخشهای میانی سازند پابده به سوی لرستان به طور جانبی با رخسارههای آواری (کنگلومرایی) سازند کشکان جایگزین میشود. در بسیاری از نواحی حوضه تتیس پس از بسته شدن نئوتتیس در سنوزوئیک، رمپها توسعه یافتهاند

۳. روش نمونهبرداری و پژوهش

براساس نقشه زمینشناسی ورقه دهدشت با مقیاس ۱:۱۰۰۰۰۰، برای بررسیهای سنگشناسی و ژئوشیمیایی، تعداد ۳۵ نمونه از برونزدهای فسفاتی برداشت گردید. از این نمونهها، ۱۸ مقطع نازک و ۱۷ مقطع نازک صیقلی تهیه شد و به وسيله ميكروسكوپ پلاريزان مورد مطالعه قرار گرفتند. تعداد سه نمونه کانسنگ فسفات به منظور تعیین کانیهای تشکیلدهنده توسط دستگاه تجزیه پراش اشعه ایکس (XRD) تجزیه گردید (شکل ۲). همچنین بررسیهای کانی شناسی دقیق توسط میکروسکوپ الکترونی انجام شد. اندازه گیریها در زمان شمارش ۲۰–۱۵ ثانیه و ولتاژ شتابدهنده keV ۱۵–۱۵ انجام گرفت. تعداد ۳۵ نمونه سنگ فسفات به روشهای طیفسنجی نشرى پلاسماى جفت شده القايى (ICP-OES) و طيفسنج جرمی پلاسمای جفت شده القایی (ICP-MS) به منظور تعیین مقادیر عناصر اصلی، فرعی و نادر خاکی تجزیه شدند (جدول ۱). مقادير اورانيوم، توريم و عناصر نادر خاكى براى مطالعات ژئوشیمیایی نسبت به شیل امریکای شمالی (NASC) بهنجار شدهاند. برای بررسی همبستگی بین عناصر در کانسنگ فسفات شیخ هابیل از ضریب همبستگی اسپیرمن استفاده شده است (جدول ۲).

۴. نتایج و بحث

۱.۴ کانیشناسی و سنگشناسی

در مقیاس ماکروسکوپی افق فسفاتی مورد مطالعه به صورت یک لایه کربناته هوازده نهچندان سخت، به رنگ زرد نخودی تا قهوهای کمرنگ مشاهده می گردد (شکل ۳). مشاهدات نشان میدهند که نمونههای مورد مطالعه بیش تر از دانههای فسفاتی در رنگها و اشکال مختلف تشکیل شدهاند (شکل ۴). سنگهای این محدوده براساس طبقهبندی دانهام در گروه فسفاتیک بیوکلسیت، پلت پکستون قرار می گیرند. در مقاطع مطالعه شده چندین مورد با حالت دو فازی مشاهده شدند که بخشی از نمونهها میکریتی و بخش دیگر اسپاری شدهاند (شکل ۴ الف و ب). هم چنین آثار فشرد گی و فرورفتگی در محل برخورد دانهها وجود دارد که بیانگر دیاژنز می باشد (شکل ۴ ب).

سنگ فسفات منطقه شیخ هابیل متوسط دانه با بافت تخریبی است. دانههای فسفاتی که به وضوح مشاهده شدهاند شامل پلت، پلوئید، اووئید، انکوئید و خردههای اسکلتی فسفاتی هستند (شکل ۴ الف تا چ). همچنین در مقاطع مورد مطالعه اغلب در کنار اجزای فسفاتی گلوکونیت نیز مشاهده شد

(شکل ۴ ث و چ). دانههای پلت و پلوئید فسفاتی فراوان و گلاکونیت، خردههای فسیلی فراوان از خارپوستان، خردههای نومولیت، و انواع فرامینیفرهای پلاژیک و بنتیک مشاهده میشود (شکل ۴ الف، ت، ج و چ). برخی پلتهای فسفاته در زمینه کربناته یافت میشوند و در مواردی، پلتهای فسفات قابل تشخیص نبوده و فسفات زمینه سنگ را تشکیل میدهد که به نظر میرسد کربنات و فسفات به طور همزمان در محیط تهنشین شدهاند.

براساس مطالعات میکروسکوپی و آنالیز XRD، کانسنگ فسفات در منطقه شیخ هابیل از کانیهای اصلی کلسیت، فلوئورآپاتیت، گلوکونیت و کوارتز و همچنین پیریت، اکسیدهای آهن و کانیهای رسی در مقادیر فرعی تشکیل شده است (شکل ۲). طبق بررسیهای صورت گرفته فلوئورآپاتیت تنها کانی آپاتیتی در نهشتههای منطقه میباشد که زیر میکروسکوپ به رنگ قهوهای خرمایی و به صورت ایزوتروپ، به شکل ذرات مختلف و یا جانشینی قابل مشاهده است. کلسیت در ابعاد مختلف، به صورت اولیه و ثانویه (دیاژنزی)، ساختمان اسکلتی موجودات و سیمان سنگهای آهکی وجود دارد. جورشدگی و جهت یافتگی در دانهها در اغلب مقاطع قابل بررسی است. زمینه در این مقاطع میکریت (گل پشتیبان) است و کلسیت اسپاری با رخ كامل به ندرت مشاهده شده است (شكل ۴ الف، ب، پ، ث و ج). در برخی موارد، رگه کلسیت به صورت ثانویه دانههای مختلف از جمله گلاکونیت را قطع کرده است که بیانگر فرایند سیمانی شدن در حین دیاژنز میباشد (شکل ۴ ت). در مقاطع عموماً کانیهای رسی شامل ایلیت و کلریت هم وجود دارند که از تجزیه دیگر کانیها تشکیل شدهاند. همچنین دانههای پیریت از اطراف به اکسیدهای آهن (هماتیت و گوتیت) دگرسان شدەاند.



جدول ۱. نتایج تجزیه شیمیایی به روش ICP-OES و ICP-MS برای نمونههای کانسنگ فسفات کانسار شیخهابیل (اکسیدهای اصلی برحسب درصد و سایر عناصر برحسب پیپیام)

													پې چې ۲۰	عد غر بر عسب
Pr	Ce	La	Th	U	Cr ₇ O ₇	NarO	$P_{\tau}O_{\Delta}$	KrO	FerOr	AlrOr	TiOτ	MnO	MgO	شماره نمونه
ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	%	%	%	%	%	%	%	%	%	
•/• \	•/• 1	•/•1	•/•1	•/•1	•/•۵	•/•1	•/• 1	•/• 1	•/•1	•/• 1	•/•1	•/•1	•/• 1	حد تشخيص ۱۱۰۰ ML ۲۱۱
6/V ·	01/Y	11/1	1/11	A1/1	•/• ¥	•/•9	1 9///1	•/01	1///1	1/19	•/•٨	•/• 1	•/۵۱	MISHY
7/1 • 6/1.	67/1	11/W	1/• 1	1.1/1	•/• •	•/•7	11/11	•/17	1///1	1/13	•/•7	•/•1	•/17	A MISH *
6/1/C		* 9/V	1/ (1	111		•/•V	11/01 74/14	-/٣٩	T/FV	•/• (•/• 1	•// (A-MI-SH-F
71W7 81.8	ω+/+ Δ\/ *	17/1 TT/10		11.	•/•/	./	57/17	-/**	1// 1 7/FA	./9)	•/•₩	•/• 1	•////	A-MI-SH-A
0/41	65/F	۳۲/۳	1/01	110	•/•*	•/•٧	77/91	•/٣٥	۲/۵۰	•/٧٩	•/•٣	•/• \	•/۴١	۹۸-MI-SH-۶
8/40	8.15	۳۵/۹	1/89	110	./.۶	.1.9	77/77	• /٣٣	۲/۳۴	• /8)	•/•٣	•/•)	•/٣٩	۹۸-MJ-SH-Y
8/59	۵۲/۱	۳۵/۴	1/18	110	•/•۶	./.9	75/84	• /٣۶	7/44	• 180	•/•٣	•/•)	•/٣٨	۹۸-MJ-SH-۸
۶/۲۵	۵۳/۲	۳۴/۰	1/۵۵	15.	•/•۵	•/•۵	۲۳/۵۷	۰/۳۵	۲/۶۳	•/٧۴	•/•۴	•/• 1	•/۴١	۹۸-MJ-SH-۹
٧/۶٣	۵۹/۸	۴۰/۵	۲/۲۸	१९/•	۰/۰۶	۰/۱۶	۲۰/۹۸	۰/۳۶	۲/۵۶	٠/٩١	۰/۰۴	•/• 1	•/44	۹۸-MJ-SH-۱۰
٨/٨٩	۶۹/۳	۴۷/۱	۲/۱۴	۱۳۵	٠/٠٩	·/\\	۲۴/۸۸	۰/۵۵	4/•4	•/Å•	۰/۰۳	۰/۰۲	۰/۵۴	۹۸-MJ-SH-a
٨/١۴	۷۸/۶	41/1	۲/۳۱	18.	۰/۰۹	• / • A	۲۷/۲۳	۰/۴۱	۲/۹۴	• /Y۵	•/•۴	•/• 1	۰/۳۹	۹۸-MJ-SH-b۱
٨/١۴	۷۷/۶	46/4	۲/۵۳	144	۰/۰۹	• / • A	26/26	۰/۴۰	۳/۱۶	• /۶٩	•/•۴	•/• 1	•/٣۶	۹۸-MJ-SH-b۲
۸۳/۷	۶۳/۲	۳۹/۰	۳ ۲ / ۲	15.	•/•۶	۰/۰۵	۲۲/۳۷	•/٣۴	۲/۶۵	۰/۵۹	•/•٣	۰/۰۱	•/۴•	۹۸-MJ-SH-b۳
٧/١٠	۹٠/٢	۵۲/۶	۲/۱۰	177	٠/١٠	•/\•	5./66	۰/۴۵	۳/۶۰	۰/۶۸	۰/۰۴	•/• ١	•/٣۴	۹۸-MJ-SH-b۴
۷/۰۲	۶۷/۹	۴۰/۹	۲/•۹	117	۰/۰۹	۰/۰۶	۲۳/۷۳	۰/۳۵	۲/۶۶	۰/۵۱	۰/۰۳	•/• 1	٠/٣٧	۹۸-MJ-SH-b۵
9/47	۶۱/۶	۳۶/۷	۲/۶۹	۱۵۹	• / • Y	۰/۰۵	26/22	۰/۳۶	۲/۷۹	• /۶ •	٠/٠٣	۰/۰۱	۰/۳۹	۹۸-MJ-SH-b۶
۹/۲۴	٨۴/٩	49/8	۲/۵۲	141	•/11	•/•A	۲٩/٩٨	•/47	۳/۲۸	• /۶٩	•/•۴	•/• 1	•/٣۴	۹۸-MJ-SH-by
۶/۸۴	۶۰/۵	۳۸/۱	۱/۹۲	111	•/• A	•/•۵	22/08	• /٣٢	۲/۷۶	• /Y۵	•/•٣	•/• 1	•/۴•	۹۸-MJ.SHC۱
۷/۴۵	۶۸/۲	41/V	۲/۲۱	117	•/•A	•/•۶	14/90	• /٣ •	۲/۷۸	• /YY	•/•٣	•/• 1	• /٣٧	۹۸-MJ.SHC۲
۷/۹۵	VF/F	40/4	7/55	171	•//	•/•Y	19/11	۰/۳۵	7/91	•/٨٨	•/•۴	•/• 1	۰/۳۸	۹۸-MJ.SHC۴
٨/٨٠	۵/۲۸	TA/1	1/TY	177	•/\•	•/•¥	۲۷/۰۵	•/٣۴	۳/۰۰	• /AY	•/•*	•/• 1	•/٣٨	N-MJ.SHC*
77/7	V1/V	FF/1	X1/1	111	•/1•	•/•٩	19/14	•/٢۶	7/7/	• / A Y	•/•۵	•/•1	•/٣١	4A-MJ.SHCa
۸/۱۲	¥ 1/A	10/T	1/17	117	•/•٩	•/•٦	10/14	•/١٧	1/11 W/11	•/٦٢	•/•٣	•/•1	•/171	MISHCY
A/1 ·	V9/1	11/1 ¥A/6	۱/۱۲ ۲/۳۳	11 4	•/•٨	•/• *	77/17	•/10 •/۳V	1/11 W/14	•/٨٧	•/•٢	•/•1	•/11	
A/T)	۶۸/۹	10/7	7/04	111	•/•٨	•/•X	77/•/	•//۴٣	٣/١٨	1/1	./.9	•/•٢	•/\\\	9A-MI SHC9
٨/٠۴	V•/A	fr/.	7/29	177	•/•9	./.9	54/00	• /٣٣	7/94	•/٨٥	./.۴	•/•)	•/۴•	MA-MI SHCV
٨/۴۶	۵, ۲۲ ۸/۲۷	۴۳/۷	۲/۰۸	144	•/•9	•/•۶	۲۵/۹۴	•/٣١	7/77	• /ÅT	./.۴	•/•)	•/٣٩	۹۸-MJ.SHC۱۱
۷/۵۲	99/4	۳٩/٧	۲/۱۰	١٢٣	•/• ٩	•/•Y	۲۳/۷۱	•/٣۴	۲/۶۹	۰/ ۸ ۲	•/•۴	•/• 1	۰/۳۹	۹۸-MJ.SHC۱۲
۷/۳۴	٧٢/١	41/9	۲/۰۶	17.	٠/٠٩	۰/۰۶	۲۴/۳۹	۰/۳۲	۲/۷۹	۰/۸۱	•/•۴	•/• 1	•/۴•	۹۸-MJ.SHC۱۳
۷/۲۶	88/4	41/4	۳۳	118	۰/۰۸	•/•۶	22/26	۰/۳۲	۲/۶۵	٠/٩٠	•/•۴	۰/۰۱	•/۴۲	۹۸-MJ.SHd۱
۷/۶۶	۶۷/۷	۴١/٧	۲/۰۸	171	۰/۰۹	• / • Y	۲۴/۷۵	۰/۳۲	۲/۹۳	٠/٨۴	•/•۴	•/• 1	۰/۳۹	۹۸-MJ.SHd۲
۱۰/۰	88/1	41/.	۲/۴۱	144	۰/۰۸	• / • Y	۲۳/۷۰	۰/۲۹	۲/۴۶	۰/۷۵	۰/۰۳	۰/۰۱	•/۴۳	۹۸-MJ.SHd۳
۱۰/۶	٧٢/١	۴۳/۵	۲/۷۱	104	۰/۰۹	•/•A	۲۵/۵۹	۰/۳۲	۲/۶۶	۰/۲۹	•/•۴	•/• ١	٠/٣٩	۹۸-MJ.SHd۴
V	Sc	Y	Lu	Yb	Tm	Er	Но	Dy	Tb	Gd	Eu	Sm	Nd	شماره نمونه
ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	ppm	j. j.
۵	F CITO	•/1	•/1	۵	•/1	•/1	•/1	•/1	•/1	•/1	•/1	•/1	•/1	حد تشخيص
777	9/19	41/1	•/۵۴	0/24	•/۶۵	P/19 \$(\$)	1/64	0/11	•/41	۵/۰۴	1/19	0/14	14/1	۹۸-MJ-SH-۱
107	7/11	1.1	•/66	7/•1	•/// 1	1/10	1/07	6/77	1/• 1	1/11	1/17	6/YA	11/F	A MISH *
78V	6/11 1	1.5	./80	\$/TV	•/٧٣	6/11 1	1/1	\$/\A	1/• 1	۵/۶۱	1/10	۸/۷۳	X9/V	9A-MI-SH-F
714	۳/۸۸	۹۸/۳	• /8 \	0/Y)	•/9V	¥/48	1/97	0/4.)	•/9.0	۵/۳۶	1/174	۵/۴۸	TV/9	۹۸-MJ-SH-۵
781	٣/١٧	۸۸/۸	• / ۵Y	۵/۲۴	•/87	٣/٧٩	1/148	۵/۳۲	• /Å)	£/9.F	1/79	۵/۱۱	۲۶/۸	۹۸-MJ-SH-۶
4.9	۴/۲۵	١٠٨	• 199	8/47	•/Y۵	4/44	1/77	8/29	١/٠٠	۵/۸۶	1/٣۶	۵/۷۸	۲۸/۹	۹۸-MJ-SH-Y
410	4/98	١٠٢	۰/۶۵	8/41	• /Y)	4188	۱/۲۴	۶/۴۹	۱/۰۴	۵/۸۶	۱/۳۵	۶/۰۷	۲٩/۵	۹۸-MJ-SH-۸
۳۴.	4/98	٩٧/٩	۰/۵۸	۵/۹۱	٠/٧٢	۴/۵۱	1/49	۵/۹۷	•/9۴	۵/۳۳	١/٢٧	۵/۴۹	29.8	٩л-MJ-SH-٩
۳۰۳	۵/۵۴	١١٩	۰/۶۸	۶/۴۷	•/YA	۵/۶۲	۱/۸۴	٧/۴٢	۱/۲۰	۷/۵۹	۱/۷۳	۷/۰۵	84/8	۹۸-MJ-SH-۱۰
488	۶/۲۹	18.	۰/۸۲	٧/٧٠	۰/۹۳	۵/۷۰	۲/• ۹	λ/Υ٠	١/٣٧	λ/۲۰	١/٨٩	۷/۹۶	۴١/٧	۹۸-MJ-SH-a
0.4	۶/۶۱	14.	۰/۸۱	۸/۱۴	۰/۹۰	۵/۹۷	۲/۰۱	٨/٠٩	۱/۲۵	۷/۹۴	۱/۸۰	٧/۴١	۳۸/۵	۹۸-MJ-SH-b۱
549	۷/۶۶	147	۰/۷۴	۸/۳۷	۰/۹۵	۶/۲۹	۲/۱۲	۸/۲۴	۱/۳۲	۷/۵۹	۱/۸۵	۷/۶۵	۳۹/۴	۹۸-MJ-SH-b۲
4.4	۴/۵۳	114	٠/٧۴	۶/۷۸	۰/۸۱	۵/۶۹	١/٧٧	٧/٢٧	1/19	۶/۰۶	۱/۵۵	۶/۷۴	۳۳/۱	۹۸-MJ-SH-b۳
820	۸/۲۵	۱۵۸	• /Y)	۹/۳۵	۰/۸۳	۵/۳۸	۱/۶۸	۶/۷۸	1/17	۵/۹۳	1/47	۶/۳۰	۴۰/۰	۹۸-MJ-SH-b۴
499	۵/۲۹	١٢١	•/Y•	۷/۳۳	•/٧۴	۵/۰۱	١/٧٢	۶/۵۱	۱/۱۳	۵/۲۱	۱/۳۵	۶/۲۵	۳۳/۰	۹۸-MJ-SH-b۵
۴۵۰	۵/۰۹	11.	•/٩٩	8/88	۱/۰۷	۷/۰۶	۲/۳۷	۹/۱۷	۱/۵۴	٨/١۶	۲/۰۷	٨/٧۶	۳۱/۷	۹۸-MJ-SH-b۶
۶۲۵	٨/۴٨	107	•/٩۵	9/+9	۱/۰۷	8/99	7/77	۸/۵۲	1/۴۸	۷/۵۵	1/91	λ/ΔΥ	۲۰/۱	۹۸-MJ-SH-by
۲۷۷	۸۲/۲۸ ۵/۵	1.0	•/۶٩	7/79	•/٧٢	T/09	1/89	7/17	•/٩٩	Δ/ΔT	1/19	0/09 6/25	F1/+	AND SHC
1 • I	7/0·	110	•/٧٢	7/A1	•/AF	۵/۱۳	1/+7	¥/A7 V/C1	1/17	9/77 6/9V	1/74	7/07 6/91	11//	1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/1/
111 111	V/17	118	•/•)	1/11 V/9V	•/٨٢	۵/۸۱	1/15	¥/71	1/17	7/1¥ V/#A	1/77	7/11 V/A¥	1 N/W	AVID SHUK
τ <u>Λ</u> Λ	\$/VY	178	•/٧١	٧/٣٨	•/٨•	۵/۳۰	1/9+	۷/۳۱	1/14	\$/\\fr	1/00	\$/\$A	۳۳/۸	۹۸-MI SHC۸
4	۵/۹۸	170	•/٨١	۷/۲۵	•/99	۵/۵۱	۲/۱۹	٨/۵٠	1/19	۷/۸۹	1/29	۷/۳۴	۳۶/۲	۹۸-MLSHC۶
489	۶/۲۰	119	• /YY	۷/۲۰	٠/٩١	۵/۴۱	۲/۰۳	٧/٩٧	۱/۲۳	۷/۳۹	1/ΔΥ	۶/۹۲	۳۵/۲	۹۸-MJ.SHC۲
۴۵Y	۶/۵۱	١٢۵	• /YA	٧/۴٩	۰/۸۲	۵/۳۶	۲/۰۴	٧/٧٣	۱/۲۳	٧/•٩	١/۵٨	٧/•۶	۳۶/۸	٩٨-MJ.SHC٨
۳۹۱	۶/۸۵	۳۱۱	•/Y۵	۶/۷۴	٠/٩٢	۵/۳۶	۲/۱۰	۷/۶۸	١/٣٣	۷/۷۵	1/80	٧/•۶	۳۲/۷	۹۸-MJ.SHC۹
489	۵/۶۶	118	•/ .	۶/۹۹	٠/٩٠	۵/۲۵	١/٩٧	۷/۳۰	١/٢٧	٧/۴۶	۱/۵۵	Y/11	۳۵/۷	۹۸-MJ.SHC۱۰
449	۵/۷۳	١٢١	٠/٨۴	۷/۲۴	٠/٩٧	۶/۳۶	۲/۲۶	λ/۲ ۱	۱/۲۰	٧/٢١	1/94	۷/۱۳	۳۳/۳	۹۸-MJ.SHC۱۱
419	۷/۵۳	۱۰۸	•/Å•	۶/۶۵	٠/٨۵	۵/۶۴	۲/•۴	٧/٣۴	۱/۱۸	8/48	۱/۸۰	8/88	87/8	۹۸-MJ.SHC۱۲
۴۵۵	۶/۵۲	۱۱۸	۰/۷۵	Υ/۱۸	۰/۹۳	۵/۳۴	٣/٠٣	۷/۳۴	۱/۰۹	۶/۹۴	١/٧١	8/88	344/1	۹۸-MJ.SHC۱۳
٣٩٠	۶/۲۳	1117	• /٧۶	۶/۷۱	٠/٩٨	۵/۸۶	۲/۰۷	٧/۴۴	1/19	۶/۲۰	1/YY	8/88	۳۲/۹	۹۸-MJ.SHd۱
477	۵/۶۸	114	۰/۷۵	۶/۹۱	٠/٩١	۵/۴۸	١/٩٧	٧/٦٣	1/11	٧/٠١	۱/۷۵	۷/۰۳	۳۳/۹	۹۸-MJ.SHd۲
۳۸۵	۵/۷۹	117	۰/۹۴	۶/۷۸	٠/٩٠	۶/۵۵	۲/۴۴	٩/٢٢	۱/۴۶	۷/۶۸	١/٩٧	۷/۹۹	۳۳/۶	۹۸-MJ.SHd۳
470	8/18	114	۰/۹۶	٧/٢٠	۱/۰۰	۶/۵۵	۲/۴۱	۹/۰۶	۱/۴۷	٨/٢٨	۲/۰۴	۸/۴۴	۳۴/۷	۹۸-MJ.SHd۴

Journal of Nuclear Science and Technology

Vol. 45 (3), Serial Number 108, 2024, P 170-179

مجله علوم و فنون هستهای دوره ۴۵، شماره ۲، جلد ۱۰۸، تابستان ۱۴۰۳، ص ۱۷۰–۱۷۹

AS

جدول ۲ . ضرایب همبستگی اکسیدهای اصلی و برخی عناصر در کانسنگ فسفات شیخ هابیل												
ΣREE+Y+Sc	ΣREE	U	Cr ₇ O ₇	Na _γ O	$P_{\gamma}O_{\Delta}$	K _۲ O	Fe _r O _r	Al ₇ O ₇	ΤiΟ _۲	MnO	MgO	
											۱/۰۰	MgO
										۱/۰۰	•/44٣	MnO
									۱/۰۰	•/• •	•/٢۵٢	ΤiΟ _τ
								۱/۰۰	•/766	•/٣٧٨	۰/۵۷۶	$Al_{r}O_{r}$
							۱/۰۰	۰/۳۵۱	•/479	•/۴۴۵	۰/۰۴۱	Fe _r O _r
						۱/۰۰	۰/۵۳۸	•/741	•/۴۳۹	۰/۳۷۶	·/\&Y	K _τ O
					۱/۰۰	•/• ٩٩	•/944	۸۳۰. • - • - •	•/114	-•/• * •	- ۰/۴۵۲	$P_{\tau}O_{\Delta}$
				۱/۰۰	۰/۵۲۶	•/444	۰/۵۰۶	۰/۳۱۸	•/٣١١	• /٣٣٣	۰/۰۳۹	Na _r O
			۱/۰۰	•/ Δ •Y	۰/۲۹۵	•/•/٩٣	•/Y١•	•/١٩٣	۰/۲۷۵	•/•٩٨	۰/۲۵۲	$Cr_{r}O_{r}$
		۱/۰۰	•/477	•/184	•/80•	-•/١•٢	•/४९४	-•/٣٩١	-•/١٧۶	-•/•٩١	•/٣٣٧	U
	۱/۰۰	•/884	•/٣٣٢	•/884	٠/٨٧٩	•/١۵٢	•/V• Δ	•/• 5 1	•/١٢٩	-•/١۵٢	•/779	ΣREE
۱/۰۰	۰/۹۴۵	۰/۵۸۸	۰/۳۸۳	۰/۹۲۵	٠/٩٠۶	٠/٧٨۴	٠/٨٩٣	•/۴١٣	•/•YA	•/٢۵۴	•/803	ΣREE+Y+Sc



شکل ۳. برونزد لایه فسفریتی به رنگ زرد نخودی در منطقه شیخ هابیل.



شکل ۴. تصاویر میکروسکوپ نوری (PPL) از، الف) آلوکمهای مختلف و اجزای اسکلتی موجودات زنده در زمینه میکریتی (کشیدگی دانهها در اثر دیاژنز است)؛ ب) آلوکمهای فسفاتی شده (پلت فسفاتی شده) در زمینه سیمانی. میکریت در اثر دیاژنز به کلسیت اسپاری و میکرواسپار تبدیل شده است؛ پ) اووئید با هسته میکروفسیل که فسفاتی شده است، رخ در سیمان کلسیتی مشاهده میشود، کشیدگی و جهت یافتگی در آلوکمها در اثر دیاژنز حاصل شده و آلوکمها فسفاتی شدهاند؛ ت) شکستگی و تراکم آلوکمهای فسفاتی شده در اثر دیاژنز؛ ث) برخی آلوکمها در زمینه سیمانی، گلوکونیتی شدهاند؛ چ) فشردگی و جهت یافتگی در آلوکمهای فسفاتی شده، بخشی از زمینه میکریتی و بخشی دیگر از سیمان است سیمانی، گلوکونیتی شدهاند؛ چ) اووئید با هسته میماند؛ ت) شکستگی و تراکم آلوکمهای فسفاتی شده در اثر دیاژنز؛ ث) برخی آلوکمها در زمینه سیمانی، گلوکونیتی شدهاند؛ چ) اووئید با هسته فرامینیفری که



مجله علوم و فنون هستهای

علاوه بر تراکم فیزیکی که فرایندی دیاژنزی است، سیمانی شدن، شکستگی و جانشینی نیز در سنگهای مورد مطالعه وجود دارد. شکستگیهای ناشی از دیاژنز توسط سیمان کلسیت پر شدهاند و بعضی رگههای ثانویه کلسیتی را ایجاد کردهاند. البته فضاهای خالی اسکلتی نیز وجود دارند که توسط سیمان کلسیتی و یا فسفات (به صورت غالب) پر شده است. بسیاری از این فضاها معرف پدیده جانشینی هستند. فسفات جانشین میکریت و پوسته اسکلتی شده است (شکل ۴). در نمونههای فسفاتی مورد مطالعه، گلوکونیت به رنگ سبز و به دو صورت فسفاتی مورد مطالعه، گلوکونیت به رنگ سبز و به دو صورت نرات مرکب و مجزا از کانی آپاتیت و به فرم پراکنده در زمینه بین ذرات و در امتداد قالب فسیل مشاهده می گردد (شکل ۴ ب و ث). در برخی اجزا، این کانی از حواشی در حال تجزیه شدن میباشد.

۲.۴ ژئوشیمی

۱.۲.۴ ژئوشیمی عناصر اصلی

عناصر اصلى اغلب همراه با عناصر كمياب، جهت تشخيص جایگاه زمین شناسی اولیه سنگهای آذرین و برخی سنگهای رسوبی مانند فسفاتها به کار میروند [۲۴]. محتوای CaO در نمونههای فسفات کانسار شیخ هابیل بیشتر از ۲۰٪ است. محتوای AlrOr ، PrO₀ و FerOr در کانسنگ فسفات شیخ هابیل به ترتیب در محدودههای ۱۷٬۸۳ تا ۳۰٬۴۴ درصد (میانگین ۲۴٬۴۷ درصد)، ۰٬۵۱ تا ۱٬۴۶ درصد (میانگین ۰٬۸۳ درصد) و ۲٬۳۴ تا ۴٬۰۴ درصد (میانگین ۲٬۸۶ درصد) متغیر است. مقادیر MnO ، MarO ، KrO ، MgO و MnO و TiOr ، NarO در بازههای ۳۴ از ۲۵ ۲۰، ۲۹ ۲۰ تا ۵۵ ۲۰، ۵۰ از ۱۶ ۲۰، ۲۰ تا ۱۶ ۲۰ ۲۰ تا ۰٬۰۸ و ۰٬۰۱ تا ۰٬۰۲ درصد با میانگین ۰٬۴۱، ۰٬۳۷، ۰٬۰۱ ۰٬۰۴ و ۰٬۰۱ درصد تغییر میکند. همبستگی مثبت بین MgO ،AlrOr و همچنین همبستگی منفی MgO و با P_rO_a (جدول ۲) نشاندهنده وجود فازهای کانیهای Al $_rO_r$ رسی در کانسنگ فسفات شیخ هابیل است. همبستگی مثبت بین FerO_۳ و PrO_۵ نشان میدهد که قسمتی از فسفات روی اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن در منطقه بیهوازی جذب شده است و توسط جریانهای عمقی رو به بالا از منطقه هوازی به بی هوازی در حال چرخش بوده و این چرخش مانع از تهنشست آن شده است. مقدار کم منگنز در این کانسار و عدم همبستگی آن با PrO₀ (۲۰٬۰۴۰) نشان میدهد که اکسید و هیدروکسیدهای منگنز احتمالاً به صورت محلول از محیط خارج شدهاند.

 $Na_{r}O$ و $Na_{r}O$ در کانسار شیخ هابیل همبستگی مثبت متوسط تا قوی با $O_{r}O_{\delta}$ دارد و بیانگر این است که این دو اکسید جزء اکسیدهای اصلی ساختار آپاتیتها هستند و مقادیر آنها با افزایش مقدار فسفات افزایش مییابند. براساس [۹]، مقدار Ti در فسفاتها اغلب در کانیهای رسی تجمع مییابد. همبستگی مثبت متوسط تا قوی بین TiO_{r} با $Na_{r}O_{r}A$ و همبستگی مثبت متوسط تا قوی بین TiO_{r} با $No_{r}A$ و MgO و عدم وجود همبستگی مثبت بین TiO_{r} در کانسار نشانگر جذب تیتانیم در رسها است. محتوای $Cr_{r}O_{r}$ در کانسار شیخ هابیل 11/1 درصد است. همبستگی مثبت $Cr_{r}O_{r}$ و $Cr_{r}O_{r}$ در کانسار شیخ هابیل (0,0,0) حاکی از حمل کروم به وسیله آپاتیت در محیط تشکیل است.

۲.۲.۴ ژئوشیمی اورانیوم، توریم و عناصر نادر خاکی

مقدار میانگین اورانیوم در فسفاتها متغیر است و غالباً کمتر از ۱۰۰ پیپیام است و به ندرت از ۲۰۰ پیپیام بیشتر می شود [۸-۸]. انتقال اورانیوم در آب دریا به سه حالت مختلف ممکن است اتفاق بیفتد [۲۵]: ۱) انتشار اورانیوم محلول ^{۷+۶} در آب دریا و انباشت آن در منطقه احیایی رسوبات کف به صورت یون غیرمحلول U^{+۴} [۲۶]، ۲) انباشت زیستی اورانیوم توسط فیتوپلانکتونها [۸]، ۳) جذب اورانیل بر روی هیدروکسیدهای آهن و کمپلکسهای ارگانیکی [۲۷]. توریوم تحت تأثیر شرایط احیایی قرار نمی گیرد و به صورت Th^{+۴} در محیطهای دریایی مشاهده می شود. اورانیوم در شرایط اکسیدی به صورت U^{+arphi} و در شرایط احیایی به صورت U^{++} است $[\Lambda-\Lambda]$. الگوی توزیع REEها و غلظت آنها در فسفریتها بسیار متنوع است و در تعيين نوع محيط تەنشست مؤثر مى باشند. فسفريتھا REEھا را به طور مستقیم یا غیرمستقیم از آب دریا توسط فرایندهای روبش، اکسید و هیدروکسیدهای آهن و منگنز، جذب سطحی توسط کانیهای رسی، کمپلکسهای ارگانیکی و دیگر کمپلکسها تەنشست میکنند [۲۸].

محتوای اورانیوم در کانسار شیخ هابیل در بازه ۸۱٬۹۰ تا ۱۷۱٬۴۵ پیپیام با میانگین ۱۲۲٬۵ پیپیام تغییر میکند که در مقایسه با مقادیر اورانیوم در NASC (۲٫۶ پیپیام) غنیشدگی نشان میدهد. میزان توریم در نمونههای مورد مطالعه کانسار شیخ هابیل در بازه ۱٫۳۴ تا ۲٫۷۱ پیپیام با میانگین ۲٫۱۶ پیپیام تغییر میکند. میانگین ضریب غنیشدگی اورانیوم نسبت به NASC در نمونههای فسفات کانسار شیخهابیل نسبت با SASC در نمونههای فسفات کانسار شیخهابیل مقایسه با NASC دارای تهیشدگی Th و غنیشدگی در U



است. اورانیوم همبستگی مثبت قوی با $P_{r}O_{\delta}$ در کانسار شیخهابیل (۰٬۶۵۰) دارد (جدول ۲) که نشان میدهد که رسوبات کف دریا (بیهوازی) غنی از مواد آلی بوده و ⁺⁺U آب دریا را توسط چندین عامل، جذب و متمرکز کرده است. این رسوبات قادر هستند یون ⁺⁺U را به ⁺⁺U احیا کنند و در این حالت ⁺⁺U (به دلیل نزدیکی شعاع یونی با ⁺⁺C) به صورت بخشی در ساختمان آپاتیت هنگام تشکیل کربنات فلوئور آپاتیت بخشی در ساختمان آپاتیت منگام تشکیل کربنات فلوئور آپاتیت بزرگ دارد وارد شبکه آپاتیت نمیشود و به احتمال زیاد به مورت کربنات اورانیل در سطح بلور آپاتیت جذب میشود بزرگ دارد وارد شبکه آپاتیت نمیشود و به احتمال زیاد به اصورت کربنات اورانیل در سطح بلور آپاتیت جذب میشود از مرام مورت کربنات اورانیل در مطح بلور آپاتیت دخب میشود بزرگ دارد وارد شبکه آپاتیت نمیشود و به احتمال زیاد به مورت کربنات اورانیل در سطح بلور آپاتیت دخب میشود بزرگ دارد وارد شبکه آپاتیت نمیشود و به احتمال زیاد به مورت کربنات اورانیل در سطح بلور آپاتیت میشود از میشود راین منوان میزه از مانی در مرام مورت کرانات اورانیوم در این کانسار شیخهابیل (۳۰۱/۰۰-(جدول ۲).

از نسبت Th/U به طور گسترده در تعیین شرایط اکسیداسیون- احیای رسوبات استفاده می شود [۲۹-۳۰]. مقدار Th/U در پوسته قارهای بالایی ۳٬۸ و مقدار آن در شیلهای دریایی بیشتر است. براساس [۲۹]، در محیطهای احیایی نسبت Th/U بین ۰ تا ۲ است. مقدار پایین Th/U و مقدار بالاتر V/Sc معرف شرايط احيايي براي تشكيل رسوبات می باشد. مقادیر Th/U و V/Sc در کانسار شیخهابیل در بازه ۰٬۰۱ تا ۰٬۰۳ با میانگین ۰٬۰۲ و ۵۳٬۵۳ تا ۹۵٬۴۰ با میانگین ۲۲٬۰۴ متغیر است (جدول ۳). مقادیر Th/U و V/Sc حاکی از وجود شرايط احيايي محيط حين تشكيل فسفات است. حضور REE در آپاتیتها عموماً به جانشینی ۲۰۰ Ca مربوط است. همچنین مواد ارگانیک حاضر در اغلب فسفریتها می توانند میزبان دیگری برای REEها در این سنگها باشند [۲]. مقادیر ΣREE و ΣREE+Y+Sc در کانسار شیخهابیل از ۱۴۰٬۵۹ تا ۲۳۲٬۱۷ و ۲۳۲٬۵۶ تا ۳۹۵٬۸۶ پی پی ام تغییر می کند. مقادیر LREE و HREE در کانسار شیخهابیل از ۱۲۲٬۷۸ تا ۲۰۳٬۷۰ و ۱۷٬۸۱ تا ۳۰٬۳۶ پی پی ام متغیر است (جدول ۳). ضریب غنی شدگی ZREE نسبت به NASC برای کانسار شیخهابیل بین ۰٬۹۱ تا ۱٬۵۰ تغییر میکند.

همبستگی بسیار ضعیف Al₇O₇ و K₇O با REEها (۲۰٫۱۱۴- ۲۰۸۴ و ۱۶۶٫۰۶- تا ۲۲۸۸؛ جدول ۲) نشان میدهد که کانیهای رسی نقشی در تمرکز REEها در کانسار شیخهابیل ندارند و نمیتوانند میزبان مهمی برای REEها

الگوی توزیع REEها به هنجار شده نسبت به NASC برای کانسنگ فسفات شیخهابیل (شکل ۶)، غنی شدگی HREE نسبت به LREE همراه با آنومالی منفی مشخص Ce را نشان میدهد که بیانگر محیطهای دیاژنتیکی و جذب ترجیحی REEها توسط مواد آلی و آپاتیت توسط آبهای منفذی در مراحل اولیه دیاژنز است [۲، ۲۸]. پایداری بالای کمپلکسهای LREE در محلولها [۲۸] و جذب سطحی LREE آلی حاوی HREE در محلولها [۳۸] و جذب سطحی HREE و آنومالی دریا کنترل میکند که باعث غنی شدگی HREE و آنومالی منفی سریوم می شود.

مقادیر La/Yb) و LREE/HREE) در نمونههای (LREE/HREE) در نمونههای کانسار شیخهابیل به ترتیب بین ۵۴٫۵۰ تا ۶۲٫۶۲ (میانگین ۵٫۵۸) و ۶۲٫۵۲ تغییر میکنند. مقادیر کم تر از یک برای ۸٫۷۵ (La/Yb) و ۱۸٫۳۸ (LREE/HREE) در نمونههای مورد LREE نسبت به HREE میااشد.

از فاکتورهای مؤثر در تشکیل نهشتههای رسوبی فسفاتی وجود یک محیط آرام با نرخ رسوبگذاری کممواد آواری است [۷–۸] که از نسبت ۲۰۸۷ برای ارزیابی این فاکتور استفاده میشود [۳۲]. این نسبت در آبهای اقیانوسی دارای بازهای از میشود [۳۲] میباشد و مقدار بیشتر از ۳۵ این شاخص نشاندهنده نرخ کم رسوبگذاری مواد آواری در محیط است. میانگین این نسبت در کانسار شیخهابیل ۶۱٬۵۷ است (جدول ۳) که بیانگر وجود یک محیط آرام در حین نهشت رسوبات فسفات در این کانسارها است.



(La/Y	(b) _N	b) _N Y/H∘ V/Sc Th/U		Th/U	Eu/Eu*	Ce/Ce*	HREE	LREE	REE+Y+Sc	REE	dinai	
						ppm	ppm	ppm	ppm	تموته		
• /۵	14	۶١/۵۲	۵۳/۵۳	•/• ١	۰/۹۴	۰/۷۵	۱۷/۸۱	122/12	222/08	140/29	كمينه	
۰/۶	۰۲	94/34	۹۵/۴۰	•/•٣	١/٢٢	۳ ۱/۰	۳۰/۳۶	۲ • ۳/۷ •	۳۹۵/۸۶	۲۳۲/۱۷	بيشينه	
۰/۵۸		۶١/۵۲	۲۲/۰۴	•/•٢	۱/•۶	۰/ ۸ ۶	26/61	184/11	512/9.	۱۸۹/۱۸	ميانگين	
400 300 2 200				پ ا	200 180 160 140 (mdd) 100			Ţ.	150 125 100 75		الف	

جدول ۳. برخی پارامترها و نسبتهای عنصری در نمونههای مورد مطالعه کانسار شیخ هابیل



شکل ۵. نمودار دو متغیره تغییرات الف) اورانیوم، ب) عناصر نادر خاکی و پ) عناصر نادر خاکی+ ایتریم+ اسکاندیم در برابر P_rO_{Δ} در کانسار شیخهابیل.

[37]

[78]

بوده است.

مراجع



شکل ۶. الگوی تغییرات عناصر نادر خاکی بهنجارشده نسبت به NASC در كانسنگ فسفات شيخهابيل.

آنومالی Ce در یاسخ به اکسایش Ce^{+۴} به Ce^{+۴} و تهنشینی آن از محلول به صورت CeO_{2۲}اتفاق می افتد [۳۳]. آنومالی Ce در کانیهای دریایی بهوسیله عمق کنترل میشود و در آبهای کمعمق تهیشدگی و در قسمتها عمیقتر غنی شدگی نشان می دهد [۲۸]، اما [۳] بر این باورند که در کانی های گروه آیاتیت آنومالی Ce به طور مستقیم تحت تأثیر شرایط اکسیدی آب دریا قرار دارد. در نتیجه، آنومالی Ce می تواند مشخص کننده شرایط اکسایش- کاهش در زمان رسوب گذاری کانسارهای فسفات باشد [۳، ۲۸]. آنومالی منفی سریم عموماً در فسفریتهای سنوزوئیک که ناشی از اکسیدشدگی آب دریا است مشاهده می شود [۳]. یوروپیم میتواند به صورت Eu^{+۲} به دلیل پتانسیل یونی کوچکتر و یایداری بیشتر در آب منفذی وجود داشته باشد [۲۵] و در Ca محیط احیایی Eu^{+r} به Eu^{+r} تبدیل شده و Eu^{+r} جایگزین در کانی فسفاتی شده است. حضور دولومیت و کلسیت در رسوبات حاکی از PH احتمالاً بالای ۸ در محیط تشکیل و در مجله علوم و فنون هستهای

Journal of Nuclear Science and Technology

crisis?. Gondwana Research. 2015:27(2):776.

نتیجه کاهش Eu^{+۳} به Eu^{+۲} است [۳۴]. در اینجا از روابط زیر

آنومالی Ce و Eu در کانسار شیخهابیل به ترتیب از ۰٬۷۵ تا ۰٬۹۳ (به استثنای یک نمونه با مقدار ۱٬۲۳) و ۱٬۲۴ تا ۱٬۲۲

متغیر است (جدول ۳). همچنین حضور پیریت در نمونهها، معرف محيط فاقد اكسيژن ناشي از تجزيه مواد آلي در طي

تکوین این نهشتهها دارد. آنومالی مثبت Eu بیشتر در

فسفاتها و نودولهای فسفاتی که غنی از مواد آلی (فعالیت

یایین اکسیژن) هستند، وجود دارد [۳۴]. آنومالی مثبت Eu و

منفی Ce، حضور پیریت و مواد آلی در کانسنگ فسفات شیخ

هابیل بیانگر وجود یک سیستم احیایی در زمان تشکیل فسفات

1. Khaustova N, Tikhomirova Y, Korost S, Poludetkina

sedimentation. Geosciences. 2021:11(8):332. 2. Guilbert J.M, Park C.F. The geology of ore deposits,

1st ed. (Waveland Press, Inc, New York. 1986).

3. Emsbo P, McLaughlin P.I, Breit G.N, Du Bray E.A, Koenig A.E. Rare earth elements in sedimentary

phosphate deposits: Solution to the global REE

E, Voropaev A, Mironenko M, Spasennykh M. The

Study of uranium accumulation in marine bottom sediments: effect of redox conditions at the time of

 $Ce/Ce*=\frac{rCe_N}{L\alpha_N+Pr_N}$

 $Eu/Eu*=\frac{Eu_{\dot{N}}}{\sqrt{Sm_{N}\times Gd_{N}}}$

برای محاسبه آنومالی Ce و Eu استفاده شده است.

- 4. Karimzadeh Samarin K. Using Geochemical Data: Evolution, Presentation, Interpretation, 1st ed. (Tabriz University, Tabriz. 2002) [In Persian].
- 5. Boggs S. Petrology of Sedimentary Rocks, 1st ed. (Cambridge University Press, London. 2009).
- 6. Tzifas I.Tr, Godelitsas A, Magganas A, Androulakaki E, Eleftheriou G, Mertzimekis T.J, Perraki M. Uranium-bearing phosphatized limestone of new Greece. J. Geochem. Explor. 2014;143:62.
- Baturin G.N, Kochenov A.V. Uranium in phosphorites. Lithol. Miner. Resour. 2001:36(4):303.
- 8. Kochenov A.V, Baturin G.N. The paragenesis of organic matter, phosphorus, and uranium in marine sediments. Lithol. Miner. Resour. 2002;37(2):107.
- 9. Hein J.R, Koschinsky A, Mikesell M, Mizell K, Glenn C.R, Wood R. Marine phosphorites as potential resources for heavy rare earth elements and yttrium. Minerals. 2016;9(3):88.
- 10. Abed A.M, Sadaqah R.M. Enrichment of uranium in the uppermost Al-Hisa Phosphorite Formation, Eshidiyya Basin, Southern Jordan. J. Afr. Earth. Sci. 2013;77:31.
- 11. Schnug E, Haneklaus N. Uranium, the hidden treasure in phosphates. Procedia Eng. 2014;83:265.
- 12. Halalat H, Bolourchi M.H. Geology of Iran: Phosphate, 1st ed. (Geological Survey and Mineral Exploration of Iran, Tehran). 1994 [In Persian]. 13. Khoshnoodi K, Ziapour S. In: Geochemical and
- Mineralogical Characterization of Uranium and Thorium Deposits. Edited by IAEA (IAEA, Vienna). 2020;93-124.
- 14. Khoshnoodi K, Ziapour S. Geochemistry of uranium and REEs in Dalir phosphate deposit, Central Alborz zone. JONSAT. 2022.
- 15. Khoshnoodi K, Ziapour S. Uranium and rare earth elements in the phosphate deposits of the Pabdeh Formation, Zagros Zone, Iran: concentrations and geochemical patterns comparison. Environ. Earth Sci. 2022;81:1.
- 16. Alavi M. Regional stratigraphy of the Zagros foldthrust belt of Iran and its proforeland evolution. Am. J. Sci. 2004;304:1.
- 17. James G, Wynd J.G. Stratigraphic nomenclature of Iranian oil consortium agreement area. AAPG Bulletin. 1965;49:2182.
- 18. Sepehr M, Cosgrove J. Structural framework of the Zagros Fold-Thrust Belt. Iran, Mar. Pet. Geol. 2004;21:829.
- 19. Bahroudi A, Koyi H.A. Tectono-sedimentary framework of the Gachsaran Formation in the Zagros Foreland Basin. Mar. Pet. Geol. 2004;21:1295.
- 20. Aghanabati S.A. Geology of Iran, 1st ed. (Geological Survey and Mineral Exploration of Iran, Tehran). 2004 [In Persian].
- 21. Alsharhan A.S, Nairn A.E.M. Tertiary of the Arabian Gulf: sedimentology and hydrocarbon potential. Palaeogeogr. Palaeoclimatol. Palaeoecol. 1995;114:369.

- 22. Berberian M. Master blind thrust faults hidden under the Zagros folds: active basement tectonics and surface morphotectonics. Tectonophysics. 1995;241:193. 23. Burchette T.P, Wright V.P. Carbonate ramp
- depositional systems. Sediment. Geol. 1992;79:3.
- 24. Ilyin A.V. Mid-Cretaceous phosphate platforms of the Russian Craton. Sediment. Geol. 1997;113:125.
- 25. Soudry D, Ehrlich S, Yoffe O, Nathan Y. Uranium oxidation state and related variations in geochemistry of phosphorites from the Negev (southern vIsrael). Chem. Geol. 2002;189:213.
- 26. Kolodny Y, Luz B. Isotope signature in phosphate deposits formation and diagenetic history. Notes in Earth Sciences 43, Springer-Verlag, Berlin. 1992;69.
- 27. His C.K.D, Langmuir D. Adsorption of uranyl onto ferric hydroxides: application of the surface complexation site-binding model. Geochim. Cosmochim. Acta. 1985;49:1931.
- 28. Shields G, Stille P. Diagenetic constrains on the use of cerium anomalies as palaeoseawater redox proxies: an isotopic and REE study of Cambrian phosphorites. Chem. Geol. 2001;175:29.
- 29. Wignall P.B, Twitchett R.J, Oceanic anoxia and the end Permian extinction. Science. mass 1996;272:1155.
- 30. Kimura H, Watanabe Y. Ocean anoxia at the Precambrian-Cambrian boundary. Geology. 2001;29:995.
- 31. Byrne R.H, Kim K. Rare earth precipitation and coprecipitation behavior: the limiting role of PO43+ on dissolved rare earth concentrations in seawater. Geochimica et Acta. 1993;57:519.
- 32. Nagarajan R, Johns J.M, Nagendra A.R. Geochemistry of Neoproterozoic limestones of the Shahabad Formation, Bhima Basine, Karnataka, Southern India. Geosciences. 2011;15:9
- 33. Chen D.F, Dong W.Q, Qi L, Chen G.Q, Chen X.P. Possible REE constrains on the depositional and diagenetic environment of Doushantuo Formation phosphorites containing the earliest metazoan fauna.
- Chemical Geology. 2003;201:103.
 34. Jiang S.Y, Zhao H.X, Chen Y.Q, Yang T, Yang J.H, Ling H.F. Trace and rare earth element geochemistry of phosphate nodules from the lower Cambrian black shale sequence in the Mufu Mountain of Nanjing, Jiangsu province, China. Chem. Geol. 2007;244:584.
- 35. Ma J.L, Wei G.J, Xu Y.G, Long W.G, Sun W.D. Mobilization and re-distribution of major and trace elements during extreme weathering of basalt in Hainan Island, South China. Geochimica et Cosmochimica Acta. 2007;71:3223.
- 36. Taylor S.R, Mclennan S.M. The Continental Crust: Its Composition and Evolution. 1st ed. (Blackwell, Oxford). 1985.

COPYRIGHTS

©2021 The author(s). This is an open access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution (CC BY 4.0), which permits unrestricted use, distribution, and reproduction in any medium, as long as the original authors and source are cited. No permission is required from the authors or the publishers.



استناد به این مقاله

حاج عبداله جواهری، مریم، یزدی، محمد، رسا، ایرج، خشنودی، خالق، ضیاءپور، سمانه. (۱۴۰۳)، کانیسازی عناصر نادر خاکی و اورانیم در فسفریتهای سازند پابده در محدوده شیخ هابیل، استان کهگیلویه و بویراحمد، جنوب غرب ایران. مجله علوم و فنون هستهای، ۱۷۸-۲۱، ۱۷۹-۱۷۹. DOI: https://doi.org/10.24200/nst.2024.1583 Url: https://jonsat.nstri.ir/article 1583.html

Journal of Nuclear Science and Technology

Vol. 45 (3), Serial Number 108, 2024, P 170-179

مجله علوم و فنون هستهای دوره ۴۵، شماره ۲، جلد ۱۰۸، تابستان ۱۴۰۳، ص ۱۷۰–۱۷۹