

Study of geochemistry and mineralogy in Karmozd coal Basin Central Alborz, Mazandran Province.

Mohsen Gholipour^{1*}, Ahmad Mazaheri², Mostafa Raghimi³, GolamHossein Shamanian³

1- Islamic Azad University of Gorgan, Young Research Club.

2- Geology Department, Faculty of Science, Ferdowsi University of Mashhad.

3- Geology Department, Faculty of Science, Golestan University.

(Received: 29/9/2008, in revised form: 26/7/2009)

Abstract: The Karmozd coal mine in Mazandaran Province (Iran) is one of the largest and oldest active coal mines in Central Alborze Coal Basin. A complete geochemistry and mineralogy characterization of Karmozd coal has been conducted in summer, 2005 by sampling of coal, coal tailing and country rock coal Basin. The coal layers (Lias) is embedded in the middle of Karmozd lithostratigraphic unit. It is composed of a sequence of fine to coarse grain sandstone, and fine grain conglomerate along with shale and argillite. These coals are classified as low sulphur, ash group. Mineralogy and geochemistry results indicate that, excluding P_2O_5 , all main oxides are related to the existing minerals within the coal layers. So that on the basis of correlation matrix, cluster analysis and principle component analysis (PCA), a strong and meaningful relationship exist between the amount of " $SO_3-Fe_2O_3$ " and " $CaO-MgO-MnO$ " which classify them into two distinct groups. The first group is originated from syngenetic pyrite and the second one from epigenetic calcite and dolomite. Presence of minerals such as clay minerals, quartz and anatase with detrital origin cause the relationship between oxides of " SiO_2 ", " Al_2O_3 ", " Na_2O+K_2O " and " TiO_2 " become much weaker than other oxides. On the basis of our study, the amount of minor and rare elements except Cl, are related to inorganic material in coal. As the origin of "heavy metals", "V-Rb" and "Y, U, Th, W, Mo, Zr, Ce, Nb, Ba and Sr" related to sulfide minerals, clay minerals and rock source respectively. The concentration of TiO_2 and most minor and trace elements in Karmozd's Coal are much more than that of the world coals.

Keywords: Geochemistry, mineralogy, Coal, Karmozd coal Basin, Central Alborz, Iran

*Corresponding author, Tel.: +98 09358270553, Fax: +98 (0111) 3297859, E-mail: gholipour_mohsen@yahoo.com



بررسی ویژگی‌های ژئوشیمیایی و کانی‌شناسی زغال سنگ‌های حوزه زغالی کارمزد، البرز مرکزی، استان مازندران

محسن قلی‌پور^{۱*}، سید احمد مظاهری^۲، مصطفی رقیمی^۳، غلامحسین شمعانیان^۳

۱- دانشگاه آزاد اسلامی واحد گرگان، باشگاه پژوهشگران جوان

۲- گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد

۳- گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه گلستان

(دریافت مقاله: ۸۷/۷/۸، نسخه نهایی: ۸۸/۵/۵)

چکیده: معادن کارمزد در استان مازندران (ایران) به عنوان یکی از بزرگترین و قدیمی‌ترین مناطق تولیدکننده زغال سنگ در حوزه زغالی البرز مرکزی مطرح است. در تابستان ۸۴ به منظور بررسی ویژگی‌های ژئوشیمیایی و کانی‌شناسی زغال‌سنگ‌های حوزه زغالی کارمزد، از زغال سنگ، سنگ میزبان و باطله‌های زغالی، نمونه بردارهایی انجام گرفت. از نظر زمین‌شناسی تمام لایه‌های قابل کار زغال‌سنگ در سری میانی کارمزد با سن لیا س قرار دارند که شامل تناوبی از ماسه سنگ‌های درشت دانه، کنگلومرای ریز دانه، ماسه سنگ‌های ریز دانه خاکستری، همراه با لایه‌های شیل و آرژیلیت است. این زغال‌سنگ‌ها در گروه کم گوگرد و کم خاکستر رده‌بندی می‌شوند. بر اساس نتایج کانی‌شناسی و ژئوشیمی جز اکسید فسفر P_2O_5 اکسیدهای دیگر به کانی‌های موجود در زغال‌سنگ وابسته‌اند. نتایج ماتریس همبستگی، آنالیز خوشه‌ای و آنالیز مولفه اصلی نشان می‌دهد، بین درصد اکسیدهای $CaO-MgO$ و $Fe_2O_3-SO_3$ رابطه معنادار و مثبتی وجود دارد و در دو گروه مجزا قرار می‌گیرند. این اکسیدها به ترتیب با کانی‌های پیریت با خاستگاه سین ژنتیک و کانی‌های کلسیت و دولومیت با خاستگاه اپی ژنتیک است. ارتباط مثبت بین درصد اکسیدهای SiO_2 ، Al_2O_3 و $Na_2O + K_2O$ و TiO_2 به مراتب ضعیف‌تر از گروه‌های دیگر است می‌باشد؛ که به دلیل حضور کانی‌های رسی، کوارتز و آنتاز با خاستگاه آواری است. براساس نتایج به دست آمده مقدار عناصر جزئی و نادر جز Cl به اجزای معدنی در زغال‌سنگ وابستگی دارند؛ به طوری که خاستگاه فلزات سنگین، عناصر $V-Rb$ و عناصر Sr ، Ba ، Nb ، Ce ، Zr ، Mo ، W ، Th ، U ، Y به ترتیب به کانی‌های سولفیدی، کانی‌های رسی و سنگ‌مادر وابسته‌اند. در زغال‌سنگ‌های کارمزد تمرکز TiO_2 و اغلب عناصر جزئی و نادر بیشتر از زغال-سنگ‌های جهان است.

واژه‌های کلیدی: ژئوشیمی، کانی‌شناسی، زغال‌سنگ، حوزه زغالی کارمزد، البرز مرکزی، ایران.

مقدمه

های زمانی مختلف بیانگر آن است، شرایط زمین ریخت-شناختی و هیدروشیمی محیط تشکیل، بیوشیمی و هیدروشیمی مراحل زغالی شدن و اجزای آلی در تمرکز این

اخیراً پژوهش‌های زیادی در زمینه محتویات عناصر بخش آلی و معدنی زغال‌سنگ‌ها صورت گرفته است [۱-۳] پراکندگی شدید عناصر جزئی در زغال سنگ‌های مختلف جهان در دوره-

و البرز شرقی جدا از یکدیگر قرار دارند. بیش از ۵۰ معدن زغال سنگ در این حوزه‌ها فعال‌اند. معادن کارمزد به عنوان یکی از بزرگترین و قدیمی‌ترین مناطق تولید کننده زغال سنگ در حوزه زغالی البرز مرکزی مطرح است. این معدن از سال ۱۳۵۰ تاکنون فعال بوده و همچنان در حال گسترش است. منطقه مورد بررسی بین طول‌های جغرافیایی ۵۳° ۵۲' تا ۵۳° ۷' و عرض‌های جغرافیایی ۵° ۳۶' تا ۳۶° ۱۰' در استان مازندران و زیرحوزه چرات واقع شده است (شکل ۱-ب).

ناحیه کانسار زیرآب-کارمزد با یال شمالی تاقدیس البرز یعنی چین‌خوردگی بزرگی در فاز آلپین منطبق است [۷]. ساختار منطقه مورد بررسی با چین‌خوردگی‌های ساده مشخص می‌شود. در دره تالار، مجموعه زغال‌دار تریاس فوقانی و ژوراسیک تحتانی (سری کارمزد) گسترش زیادی دارد که از نظر چینه‌شناسی مشابه سازند شمشک است، و توسط آسترئو (۱۹۶۶) در البرز مرکزی تشریح شده است. مقطع چینه‌شناسی منطقه زیرآب-کارمزد در شکل (۱-پ) دیده می‌شود. ضخامت کلی سری کارمزد در منطقه زیرآب-کارمزد به ۱۵۰۰ متر می‌رسد. قشر زغال دار بر اساس لیتولوژی به پنج بخش تقسیم می‌شود که شامل تناوبی از ماسه سنگ، شیل، آرژیلیت و گنگلومرا همراه با لایه‌های زغالی و لایه‌های نازک زغال‌دار است. تمام لایه‌های قابل استفاده در سری میانی کارمزد واقع شده است که شامل لایه‌های ۴، ۱۱، ۱۲ و ۱۳ است [۷].

زغال‌های کانسار زیرآب-کارمزد از نظر ترکیب سنگ-شناختی به دو گروه اصلی تقسیم می‌شود. زغال‌های لایه ۱۱، ۱۲ و ۱۳ اساساً ویتیرنیت (۹۴٪-۹۱٪) و تقریباً فاقد اجزای لاغر شونده‌اند، در صورتی که اجزای زغال‌های لایه ۴ دارای اجزای ریز و پیچیده‌تر است و مقدار ویتیرنیت آن ۷۲ تا ۷۵ درصد و مجموع اجزای لاغر شونده آن ۲۵ تا ۱۰ درصد در نوسان است. نوع زغال گروه اول به اولترا کلارین و گروه دوم به کلارین، دورین-کلارین و کلارین-دورین وابسته‌اند. مرحله دگرگونی زغال‌ها از بالا به پایین مقطع افزایش می‌یابد. زغال‌های لایه‌های ۱۳ از نوع گازی در مرحله دگرگونی بالا ($R = ۸۲$)، زغال‌های لایه‌های ۱۲ و ۱۱ از نوع چرب با دگرگونی کم ($R = ۸۴$) و زغال‌های لایه ۴ نیز از نوع چرب ولی با مرحله دگرگونی مناسب‌تر ($R = ۸۶$) قرار دارند. میانگین ارزش گرمایی زغال سنگ کانسار کارمزد (Kcal/ Kg) ۸۲۳۴ است [۸].

ضریب زغال‌خیزی صنعتی منطقه بالغ بر ۰/۵ تا ۱ درصد [۸]، و ذخیره اولیه معادن کارمزد ۳۴ میلیون تن است. تا سال

عناصر نقش مهمی ایفا می‌کنند [۱]. مهم‌ترین عناصر اصلی در زغال سنگ شامل Fe, Mg, Ca, Al و Si است. این عناصر اغلب در بخش‌های معدنی و در درز و شکاف‌های موجود در زغال سنگ قرار می‌گیرند و با کانی‌های رسی، کربنات‌ها و سولفیدها در ارتباطند [۱، ۲]. برای مثال بخش اصلی کانی‌های موجود در زغال سنگ حوزه سیلیس^۱ را کانی‌های رسی و کربنات‌ها تشکیل می‌دهند [۳]. تاکنون ۷۹ عنصر در زغال سنگ‌های آمریکا گزارش شده است [۴].

تمرکز عناصر جزئی بین ۱۰۰۰-۱۰۰۰۰ ppm و عناصر نادر کمتر از ۱۰۰ ppm متغیر است [۱]. میزان پراکندگی این عناصر در زغال‌سنگ‌های حوزه‌های زغالی مختلف جهان بسیار متغیر است. به عنوان مثال مقادیر Se در زغال‌سنگ‌های فنلاند برابر با ۱۸ ppm است در صورتی که این مقدار برای نهشته‌های کانادا، آمریکا و چین به ترتیب ۰/۷۵ ppm و ۲/۸ ppm و ۶/۲۲ ppm است. میزان As در زغال‌های فنلاند ۳۴۰ ppm است در حالی که میانگین آن برای زغال‌های آمریکا و چین به ترتیب ۲۴ ppm و ۲۷۶/۶۱ ppm است [۵، ۶]. رن و همکاران [۶] ضمن بررسی عناصر جزئی و نادر در زغال سنگ-های چین دریافتند که غالب عناصر جزئی و نادر در این زغال-سنگ‌ها بیشتر از زغال سنگ‌های دیگر جهان است و میانگین هندسی آن از زغال‌های آمریکا نیز بیشتر است.

معادن زغال سنگ کارمزد در البرز مرکزی، یکی از قدیمی‌ترین معادن زغال سنگ ایران است که از سال ۱۳۵۰ تاکنون فعال بوده و هنوز در حال گسترش است. علی رغم بررسی‌های گسترده در ارتباط با زمین‌شناسی، ویژگی‌های کیفی و سنگ‌شناختی زغال سنگ‌های معادن کارمزد انجام شده است، ولی تاکنون بسیاری از جنبه‌های کانی‌شناسی و ژئوشیمیایی زغال سنگ‌های حوزه کارمزد بویژه میزان غنی-شدگی اکسیدهای اصلی و عناصر جزئی و نادر و نحوه ارتباط آن‌ها با ترکیبات کانی‌شناسی و اجزای آلی و نیز خاستگاه ترکیبات معدنی در این زغال سنگ‌ها مورد توجه قرار نگرفته است. بنابراین این بخش از بررسی‌های به عنوان هدف‌های اساسی در این مقاله تعریف و به اجرا در آمده است.

زمین‌شناسی و ویژگی‌های کیفی زغال سنگ‌های حوزه کارمزد
میزان ذخایر زغال سنگ ایران ۳/۸ میلیارد تن است که در ۵ حوزه زغالی با سن تریاس-ژوراسیک قرار گرفته است (شکل ۱-الف). هر یک از این نواحی به حوزه‌های کوچکتری تقسیم می-شود، در ناحیه البرز، حوزه‌های زغالی البرز غربی، البرز مرکزی

بر پایه بررسی‌های صحرایی و نمونه‌برداری در تابستان ۸۴ بررسی ویژگی‌های ژئوشیمیایی و کانی‌شناسی حوزه زغالی کارمزد صورت گرفت. تعداد ۳۰ نمونه به صورت گستره‌ای و به روش تکه‌ای از لایه‌های زغال‌سنگ، سنگ میزبان و باطله‌های زغالی نمونه‌برداری شدند. نمونه‌های تهیه شده معرف ضخامت لایه در محل برداشت نمونه‌هاست. موقعیت تمام نمونه‌ها در شکل (۱-ب) نشان داده شده است. تهیه و اندازه‌گیری درصد خاکستر باقیمانده با روش استاندارد USGS انجام شد [۱۰].

الف

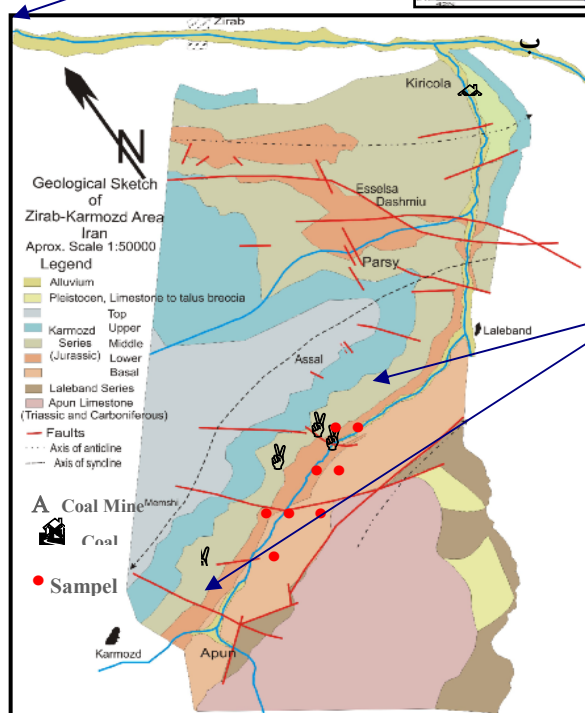
The Main Coal basins of Tertiary-Quaternary period

- I Kerman-Nathud
- II Ghor
- III North-East Chaharmahal
- IV Kashan-Esfahan
- V Mazandaran

■ Coal
● City

0 100 200 300 400 km

Caspian Sea, Persian Gulf, Arabian Sea, Tehran, Shiraz, Isfahan, Mashhad, Chaharmahal, Kerman, Ghor, Mazandaran, Kashan, Esfahan, Kerman-Nathud.



پ	فرسایش	سطح
لیاس	کنگلو مرا و ماسه سنگ درشت دانه همراه با میان لایه های شیل	تفرقاتی (۴۰۰ متر)
	ماسه سنگ دانه درشت قرمز تا قهوه ای، کنگلومراهای دانه ریز تا متوسط با میان لایه های ماسه سنگ دانه ریز، گری واگ و شیل	بالایی (۳۵۰ متر)
	ماسه سنگ دانه درشت، کنگلومراهای دانه ریز، ماسه سنگ های دانه ریز خاکستری، همراه با گری واگ و شیل.	میانی (۳۰۰-۳۵۰ متر)
	ماسه سنگ دانه ریز، گری واگ شیل و ماسه سنگ، شیل.	پایینی (۲۵۰ متر)
زون انتقالی		
رتین	کنگلومرا های درشت دانه و ماسه سنگ های دانه ریز همراه با میان لایه های شیل	تحتانی (۲۰۰)
رتین (۴)	ماسه سنگ های دانه ریز میکادار (سیاه تا خاکستری) و نازک لایه	سری للهند
تریاس	سنگ آهک	سنگ آهک آیون
پرمو کریونيفر	سنگ آهک، ماسه سنگ های دانه ریز و شیل	

شکل ۱ الف- حوزه‌های اصلی زغال‌سنگ‌های ایران با سن تریاس- ژوراسیک، ب- نقشه زمین‌شناسی منطقه زیرآب- کارمزد، پ- مقطع چینه- شناسی منطقه زیرآب - کارمزد (اقتباس از دماغ [۷]).

روش کار و بررسی

بر اساس بررسی‌های صحرایی، لایه‌های زغالی با ضخامت کمتر از یک متر و به‌طور یکنواخت در سرتاسر حوزه کارمزد گسترش دارد. لایه‌های زغالی اغلب با لایه‌های آرژیلیت به رنگ خاکستری تیره در بخش‌های فوقانی و تحتانی همراه است که بیشتر به‌صورت توده‌ای در آمده‌اند. آرژیلیت‌های تحتانی همراه با آثار ریشه گیاهان در بخش زیرین تمامی دنباله‌های زغالی حضور دارند. در حالی که در آرژیلیت‌های فوقانی بقایایی اندام ظریف گیایی همراه با فسیل‌های جانوری قابل مشاهده‌اند. بر اساس بررسی‌های کانی‌شناسی، آرژیلیت‌های تحتانی فاقد کانی‌های سولفیدی و آرژیلیت‌های فوقانی همراه با کانی‌های پیریت دیده می‌شوند. خلوص نسبی زغال‌سنگ، پایین بودن درصد خاکستر و نوسان‌های اندک آن در درون و بین لایه‌های زغالی، درصد پایین کانی‌های سولفیدی و عدم حضور کانی‌های سولفاتی و نیز شواهد صحرایی و کانی‌شناسی یاد شده بیانگر این است که شرایط تشکیل زغال‌سنگ‌های حوزه کارمزد از نوع درجازا و به محیط‌های آب شیرین وابسته‌اند.

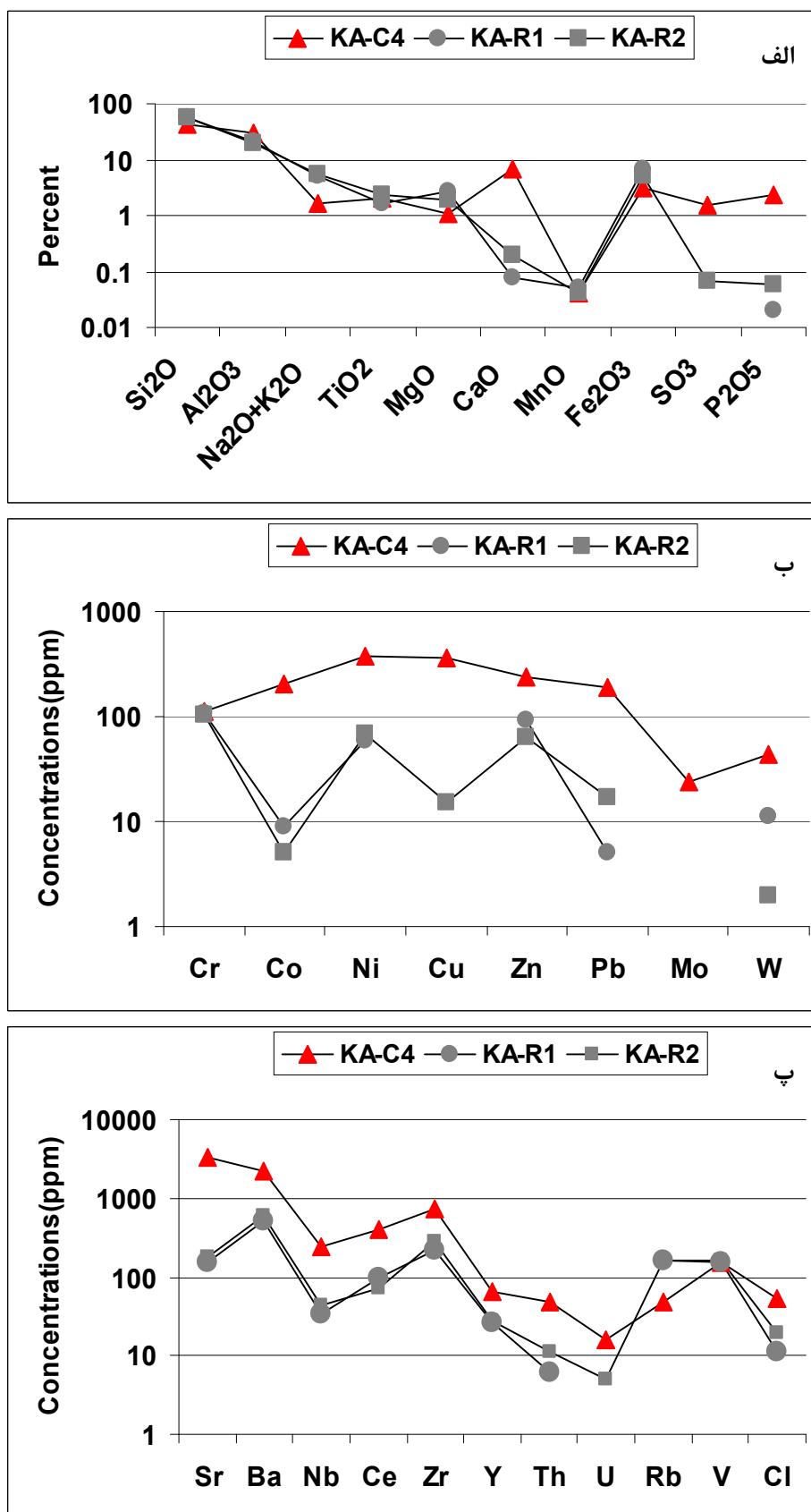
میزان خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد بین ۱/۳ تا ۸/۳ درصد در نوسان است و در گروه کم خاکستر قرار می‌گیرد (جدول ۱). شرایط تشکیل زغال‌سنگ‌های نوع درجازا بیانگر محیط‌هایی با زهکشی بسیار ضعیف است، که منجر به کاهش شدید درصد خاکستر می‌شود [۱۱]. نتایج آنالیز ژئوشیمیایی اکسیدهای اصلی و برخی از عناصر جزئی و نادر لایه‌های زغال-سنگ، سنگ میزبان و باطله‌های زغالی معادن کارمزد در جدول (۱) ارائه شده‌اند. اکسیدهای Al_2O_3 , SiO_2 , CaO و Fe_2O_3 بیشترین اجزای تشکیل دهنده مواد معدنی خاکسترهای زغال‌سنگ معادن کارمزد است، در حالی که اکسیدهای MnO و P_2O_5 کمترین بخش ترکیب‌های این خاکسترها را به خود اختصاص می‌دهند. میزان اکسیدهای SiO_2 , Al_2O_3 و $Na_2O + K_2O_3$ در سنگ میزبان و باطله‌های زغالی نسبت به زغال‌سنگ غنی‌شدگی، و اکسیدهای CaO , SO_3 و P_2O_5 تهی‌شدگی نشان می‌دهند (شکل ۲-الف و ۳-الف).

میزان گوگرد زغال‌سنگ‌های کارمزد به‌طور کلی کمتر از یک درصد است، و درگروه زغال‌سنگ‌های با گوگرد کم رده-

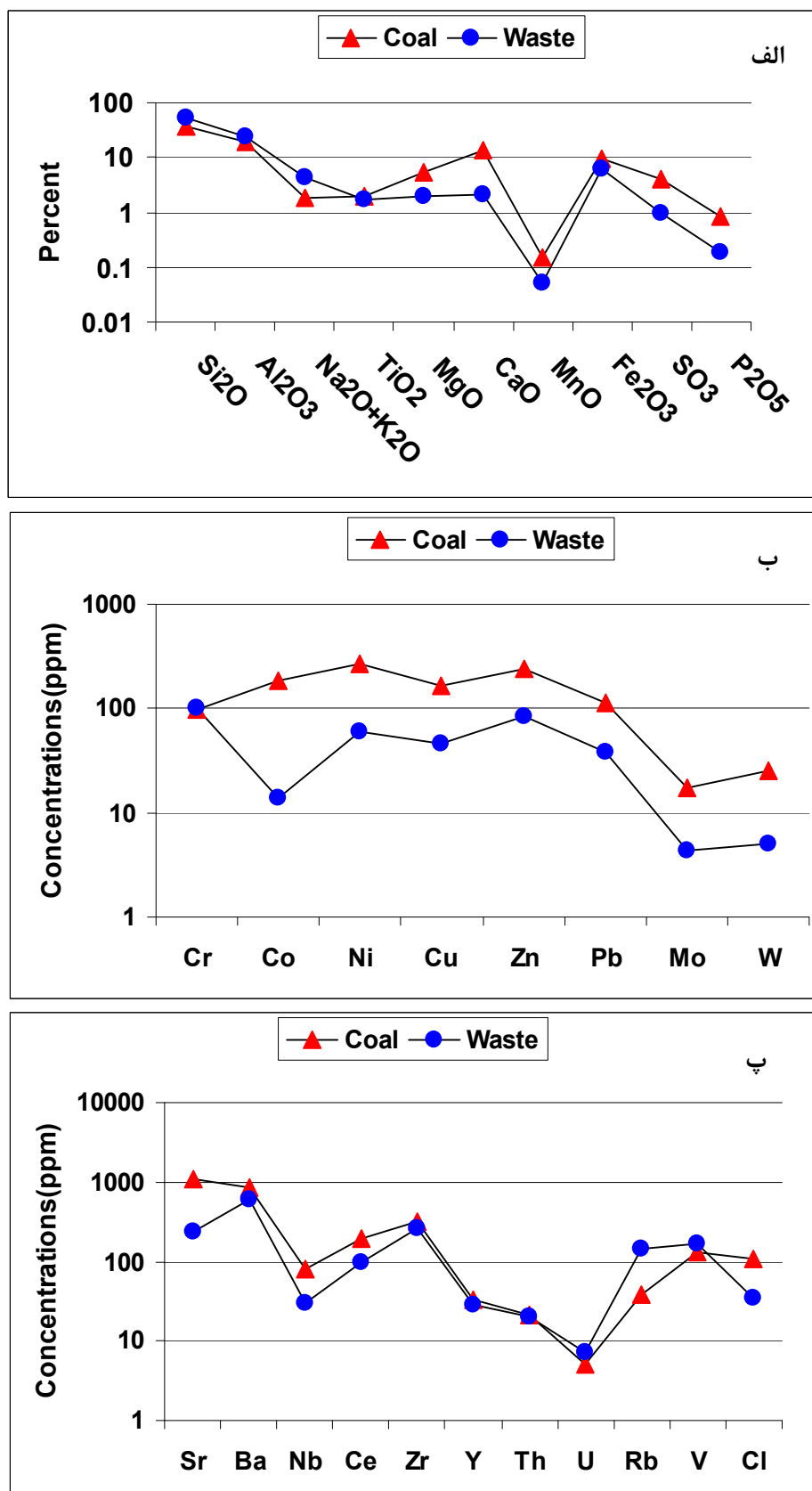
بندی می‌شود در حالی که زغال‌سنگ‌های با خاستگاه دریایی دارای تمرکز بالایی از کانی‌های سولفیدی و سولفاتی نظیر پیریت و ژئوپسند [۲، ۱۲]. مثلاً وانگ [۱۳] میزان پیریت موجود در زغال‌سنگ‌های جلبکی ایالت شانکسی را بیش از ۴/۸ درصد گزارش کرده است. این پژوهشگر دلیل آن را به محیط-های دریایی نسبت داد. به عقیده احسانی [۱۴] در معادن البرز بیش از ۷۵ درصد از کل گوگرد را کانی‌های سولفیدی به خود اختصاص می‌دهند. بررسی‌های ماکروسکوپی و میکروسکوپی زغال‌سنگ‌های کارمزد بیانگر آن است که بخش بزرگ گوگرد به صورت پیریت و به ندرت کالکوپیریت حضور دارد. پیریت‌های ماکروسکوپی بیشتر پولکی و رگه‌ای با طول کمتر از ۱ سانتی-متر و ضخامت کمتر از ۱ میلی‌متر است (شکل ۴-الف و ب). پیریت‌های میکروسکوپی غالباً به صورت رگچه‌ای، شکل‌دار، نیمه شکل‌دار و بی شکل در ماسرال‌های زغالی حضور دارند. رگچه‌های پیریت بخش بزرگی از پیریت‌های موجود در زغال-سنگ را به خود اختصاص می‌دهند. رگچه‌ها غالباً با طول کمتر از ۵ میلی‌متر و ضخامت ۰/۰۱ تا ۰/۰۰۱ میلی‌متر در درز و شکاف‌های موجود در ماسرال‌های زغال دیده می‌شوند (شکل ۴-ج). در مجاورت رگچه‌ها دانه‌های نیمه شکل‌دار تا بی‌شکل پیریت با طول کمتر از ۱ سانتی‌متر حضور دارند (شکل ۴-د). دانه‌های شکل‌دار پیریت با طول کمتر از ۲ میلی‌متر جدا از رگه‌ها دیده می‌شوند (شکل ۴-ه). در متن ماسرال‌های زغال، دانه‌های بی‌شکل پیریت به صورت افشان با طول کمتر از ۰/۰۱ میلی‌متر پراکنده‌اند، و در برخی موارد طول این دانه‌ها به بیش از ۱ میلی‌متر نیز می‌رسد (شکل ۴-و). اکسیدهای آهن ثانویه در حاشیه لبه‌های پیریت‌های نیمه شکل‌دار و رگچه‌ای خصوصاً در مناطقی با شکستگی‌های فراوان، به چشم می‌خورند که بیانگر فرایند اکسایش پیریت است (شکل ۴-ز). پیریت با طول کمتر از ۰/۰۵ میلی‌متر به صورت پراکنده در متن آرژیلیت‌های فوقانی دیده می‌شود (شکل ۴-ح). پیریت‌های موجود در زغال-سنگ‌های کارمزد دارای خاستگاه سین ژنتیک است. در بررسی مشابه دیگری کیریستانیس و همکاران [۱]، الکساندرا و پل [۲]، و یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] خاستگاه کانی‌های سولفیدی را سین ژنتیک گزارش کرده‌اند.

جدول ۱: نتایج تجزیه شیمیایی میانگین اکسیدهای اصلی و عناصر جزئی و نادر در زغال سنگ، سنگ میزبان و باطله های زغالی به روش فلئورسان پرتو ایکس (XRF).

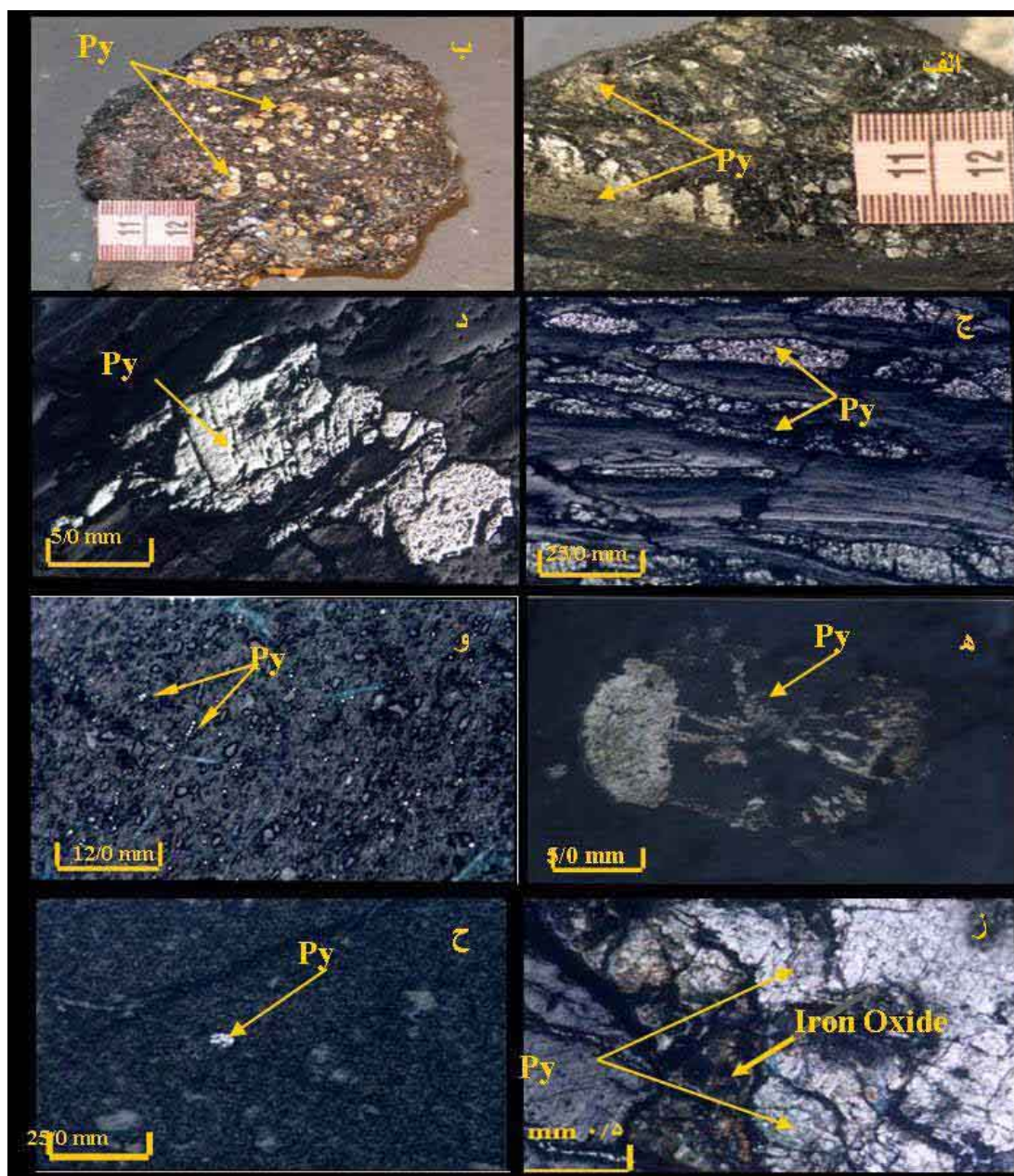
KA-R2	KA-R1	KA-C8	KA-C7	KA-C6	KA-C5	KA-C4	KA-C3	KA-C2	A-C1	%
۵۴٫۹۱	۵۵٫۰۹	۵۳٫۷۴	۵۴٫۲۸	۵۰٫۲۹	۱۳٫۷۵	۴۲٫۶۱	۳۷٫۳۴	۴۷٫۸۹	۴۱٫۶۳	SiO ₂
۱۸٫۹۸	۲۱٫۳۵	۲۳٫۰۱	۲۶٫۲۲	۲۰٫۸۳	۱۰٫۵۳	۲۹٫۷۶	۲۱٫۷۵	۱۴٫۲۶	۲۰٫۲۷	Al ₂ O ₃
۰٫۵	۰٫۴۹	۰٫۴۵	۰٫۴۲	۰٫۵۲	۰٫۴۴	۰٫۴۶	۰٫۳۴	۰٫۷۹	۰٫۵۳	Na ₂ O
۴٫۸۳	۴٫۷۴	۳٫۴۱	۳٫۶۳	۴٫۲۵	۰٫۶۷	۱٫۱۸	۲٫۰۲	۰٫۴۸	۲٫۴	K ₂ O
۲٫۴۲	۱٫۶۵	۱٫۴۳	۱٫۶۷	۱٫۹۶	۱٫۲۷	۱٫۹۷	۱٫۵۴	۲٫۷۲	۲٫۳۴	TiO ₂
۱٫۸۷	۲٫۶۹	۱٫۸۴	۱٫۵۱	۲٫۶۳	۱۵٫۴۶	۱٫۰۷	۳٫۷۴	۳٫۰۲	۳٫۱۷	MgO
۰٫۱۹	۰٫۰۸	۳٫۱۶	۱٫۵۲	۱٫۵۱	۳۱٫۴۲	۶٫۷۳	۱۲٫۱۱	۱۰٫۲۹	۸٫۳۷	CaO
۰٫۰۴	۰٫۰۵	۰٫۰۶	۰٫۰۳	۰٫۰۶	۰٫۴۴	۰٫۰۴	۰٫۱۲	۰٫۰۸	۰٫۱	MnO
۴٫۹۹	۶٫۹۵	۵٫۴	۴٫۶۳	۹٫۰۸	۱۳٫۶۳	۳٫۱۲	۹٫۶۴	۱۰٫۴۹	۱۰٫۰۷	Fe ₂ O ₃
۰٫۰۷	۰	۰٫۷۱	۰٫۵۷	۱٫۵۹	۴٫۷۳	۱٫۵۳	۴٫۲	۴٫۲۸	۴٫۷۶	SO ₃
۰٫۰۶	۰٫۰۲	۰٫۲	۰٫۳۲	۰٫۰۶	۰٫۰۵	۲٫۴۲	۰٫۹۵	۰٫۱۶	۰٫۵۶	P ₂ O ₅
۱۰٫۱	۶٫۴	۶٫۹	۵٫۴	۸	۹٫۵	۸٫۹	۷	۷٫۹	۸٫۷	%LOI
۸۹٫۱	۹۳٫۳	۶۶٫۹	۵۳٫۷	۴۵٫۲	۱٫۳	۴٫۴	۸٫۳	۱٫۳	۱۰٫۲	%Ash
۱۷۸	۱۵۵	۲۴۳	۲۹۴	۱۹۰	۲۶۰	۳۳۷۲	۱۰۱۹	۵۸۶	۳۱۷	ppm Sr
۵۸۹	۵۰۳	۴۷۲	۶۰۲	۷۲۸	۵۶	۲۲۵۵	۸۲۸	۷۵۵	۳۵۶	Ba
۴۳	۳۴	۲۳	۳۰	۳۷	۱۲	۲۴۱	۹۸	۱۲	۳۳	Nb
۷۳	۹۹	۱۲۹	۱۲۷	۳۳	۵۴	۴۰۸	۲۳۴	۱۵۵	۱۴۵	Ce
۲۸۴	۲۱۴	۲۴۲	۲۷۷	۲۴۸	۹۱	۷۴۷	۲۷۴	۱۵۶	۳۰۵	Zr
۱۵۸	۱۵۹	۱۳۳	۱۵۳	۱۴۰	۱۱	۴۹	۳۴	۱۴	۷۹	Rb
۱۶۰	۱۵۶	۱۴۳	۱۵۷	۱۹۴	۷۶	۱۵۴	۱۴۲	۸۲	۱۸۸	V
۱۰۵	۱۰۸	۸۸	۹۱	۱۲۶	۲۹	۱۱۱	۹۳	۱۳۷	۱۱۵	Cr
۵	۹	۱۳	۱۰	۱۹	۹۱	۲۰۸	۱۸۲	۳۹۶	۶۰	Co
۶۸	۵۸	۵۶	۵۰	۷۴	۱۵۱	۳۷۲	۲۱۰	۵۳۴	۹۸	Ni
۱۵	۰	۳۹	۵۲	۴۶	۴۱	۳۵۷	۱۳۰	۲۳۲	۷۳	Cu
۶۴	۹۱	۷۲	۶۸	۱۱۰	۲۱۳	۲۳۵	۱۹۰	۴۴۵	۱۳۸	Zn
۱۷	۵	۳۵	۴۰	۳۹	۶۳	۱۸۷	۸۵	۱۵۷	۶۶	Pb
-	-	۵	۴	۴	۲۲	۲۴	۱۷	۱۵	۹	Mo
۲	۱۱	۱۱	۴	-	۲۷	۴۳	۲۹	۱۸	۱۱	W
۱۱	۶	۱۷	۲۹	۱۴	۶	۴۹	۱۸	۱۶	۱۷	Th
۵	-	۸	۹	۴	-	۱۶	۵	-	۴	U
۲۸	۲۶	۲۸	۳۱	۲۸	۲۱	۶۵	۲۸	۱۸	۳۲	Y
۱۹	۱۱	۵۹	۶	۳۸	۳۲۳	۵۳	۵۴	۴۵	۷۲	Cl



شکل ۲ نمودار پراکنش میانگین اکسیدهای اصلی و عناصر جزئی و نادر در نمونه KA-C4 و سنگ میزبان.

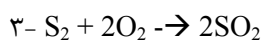
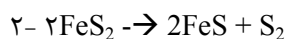


شکل ۳ نمودار پراکنش میانگین اکسیدهای اصلی و عناصر جزئی و نادر در نمونه‌های زغال و باطله‌های معدنی.



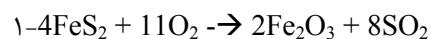
شکل ۴ انواع پیریت‌های ماکروسکوپی در زغال‌سنگ‌های کارمزد (الف) رگچه ای، (ب) پولکی، پیریت‌های میکروسکوپی در ماسرال‌های زغال (ج) رگچه‌ای، (د) نیمه شکل‌دار، (ه) شکل‌دار، (و) افشان، (ز) اکسیدهای آهن ثانویه در لبه‌های پیریت و (ح) پیریت افشان در آرژلیت‌های فوقانی.

در دمای بیشتر از ۵۶۵ درجه سانتی-گراد اکسایش و تجزیه گرمایی همزمان با واکنش‌های ۱، ۲ و ۳ صورت می‌گیرد.



در دمای کمتر از ۶۰۰ درجه سانتی‌گراد اکسیدهای آهن فعال به عنوان یک کاتالیزور سبب سرعت تبدیل SO_2 به SO_3 می‌شود (واکنش ۴).

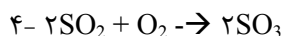
براساس نتایج XRD حضور کانی‌های سولفیدی (پیریت) در خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد و باطله‌ها اثبات نشده است. عدم حضور پیریت و حضور کانی انیدریت، Fe_2O_3 و CaO در خاکستر را می‌توان به شرایط تهیه آن وابسته دانست. در دمای ۲۵۰ تا ۵۶۵ درجه سانتی‌گراد اکسایش سولفیدها به صورت واکنش زیر صورت می‌گیرد.



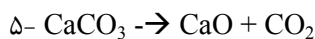
شود که در بررسی‌های ماکروسکوپی و میکروسکوپی زغال سنگ-های کارمزد مشاهده شده است (شکل ۴).

کیرستانیس و همکاران [۱]، رن و همکاران [۶]، یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] و شپرت و همکاران [۱۷] در بررسی‌های **خود** اکسیدهای SO_3 و Fe_2O_3 موجود در خاکستر زغال سنگ را به کانی‌های سولفیدی نسبت داده‌اند. در حالی که در بررسی‌های یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵]، شیروانی و غفوریان [۱۵] و یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۹] بین درصد اکسیدهای SO_3 و Fe_2O_3 رابطه آماری معناداری به دست نیامده است. دلیل آن را می‌توان به چگونگی تهیه خاکستر نسبت داد. به این دلیل آن‌ها از روش استاندارد روسیه (GOST) برای تهیه خاکستر استفاده کرده‌اند. با توجه به این که در این به روش زغال سنگ به مدت ۳ ساعت در دمای ۸۵۰ درجه سانتی‌گراد گرما داده می‌شود لذا مقدار قابل توجهی از گوگرد سولفیدی در دمای ۶۰۰ تا ۸۰۰ درجه سانتی‌گراد از محیط خارج می‌شود، در حالی که در این کار پژوهشی از روش استاندارد USGS استفاده شد. در این روش دمای بیشینه لازم برای تهیه خاکستر ۵۲۵ درجه سانتی‌گراد است و گوگرد سولفیدی براساس واکنش‌های اکسایش و تجزیه گرمایی پیریت و کلسیت به صورت کانی انیدریت حفظ شد. لازم به یادآوری است که نتایج مقایسه درصد خاکستر نمونه-های زغال سنگ معادن کارمزد با استفاده از هر دو روش نشان داد که میانگین میزان درصد خاکستر تهیه شده به روش استاندارد GOST، ۰/۷ درصد بیشتر از روش استاندارد USGS است (شکل ۵). بنابر این با توجه به خروج گازهای SO_3 در دمای ۸۵۰ درجه سانتی‌گراد مغایرت دارد. بررسی‌های میکروسکوپی روی خاکستر باقیمانده از هر دو روش نشان داد که در خاکستر تهیه شده به روش استاندارد GOST مقادیر چشمگیری از دانه‌های بسیار ریز و کک در ابعاد کمتر ۱ میلیمتر تشکیل شده است که افزایش درصد خاکستر را به دنبال دارد؛ در حالی که این ذرات در روش استاندارد USGS مشاهده نشده است.

کانی‌های غیر سولفیدی غالباً در درز و شکاف‌ها و فضاهای خالی و حفره‌های زغال سنگ پراکنده است که هنگام سوختن زغال همراه با کانی‌های سولفیدی در خاکستر باقی می‌ماند. بر اساس ماتریس همبستگی بین درصد اکسیدهای MgO ، CaO و MnO رابطه خطی خوبی وجود دارد ($r = ۰/۹$ ، $r = ۱$ و $r = ۱$). با توجه به آنالیز مولفه اصلی و آنالیز خوشه‌ای، این اکسیدها



از طرفی $CaCO_3$ در دمای حدود ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد شروع به تجزیه می‌کند (واکنش ۵). تقریباً تمام $CaCO_3$ ها در دمای ۱۱۰۰ درجه سانتی‌گراد به CaO تبدیل می‌شوند.



SO_3 از فاز گازی با CaO واکنش داده و به انیدریت تبدیل می‌شود (واکنش ۶).



بررسی‌های زیرمیرشمیت و همکاران [۱۶] بر روی باطله‌های زغالی مسکو نشان داد که هنگام تهیه خاکستر غالب واکنش-های اکسایش و تجزیه گرمایی پیریت و کلسیت برای تشکیل $CaSO_4$ در دمای کمتر از ۶۰۰ درجه سانتی‌گراد صورت می‌گیرد. بنابر گزارش این پژوهشگران، در دمای بین ۶۰۰ تا ۸۰۰ درجه سانتی‌گراد بیش از ۹۰ درصد گوگرد سولفیدی به صورت SO_2 از محیط خارج می‌شود. نتایج ماتریس همبستگی بیانگر این است که بین درصد اکسیدهای SO_3 و CaO موجود در زغال سنگ‌های کارمزد رابطه معناداری وجود ندارد ($r^2 = ۰/۳$). همچنین آنالیز مولفه اصلی^۳ (PCA) و آنالیز خوشه‌ای نشان می‌دهد، که اکسیدهای SO_3 و CaO در دو گروه کاملاً جدا از یکدیگر قرار می‌گیرند. این امر بیانگر آن است که انیدریت خاستگاه اولیه اکسیدهای SO_3 و CaO نیست. ماتریس همبستگی نشان می‌دهد که بین اکسیدهای SO_3 و Fe_2O_3 موجود در خاکستر رابطه خطی مثبتی وجود دارد ($r = ۰/۷$). با توجه به آنالیز مولفه اصلی و آنالیز خوشه‌ای چنانکه انتظار می‌رفت این رابطه معنادار و مثبت است، به‌طوری که بر اساس آنالیز مولفه دوران یافته، سه فاکتور غالب با ۹۸/۹ درصد کل واریانس شامل PC_1 ، PC_2 و PC_3 برای اکسیدهای اصلی، بیشترین میزان واریانس و مقادیر ویژه را به خود اختصاص داده است. با توجه به ماتریس مولفه دوران یافته می‌توان به این نتیجه رسید که PC_1 وابسته به تمرکز اکسیدهای غالب SO_3 و Fe_2O_3 است که حدود ۴۱/۷۲ درصد کل واریانس را در بر می‌گیرد (شکل ۵). همچنین نتایج حاصل از تجزیه و تحلیل خوشه‌ای نیز چنین ارتباطی را اثبات می‌کند. بنابراین SO_3 و Fe_2O_3 به کانی‌های سولفیدی خصوصاً پیریت نسبت داده می‌-

2- correlation coefficient

3- Principal Component Analysis

4- Principal Component

رابطه معنادار مثبتی با یکدیگر دارند و در گروهی کاملاً مجزا از اکسیدهای دیگر قرار می‌گیرند؛ به‌طوری که PC2 وابسته به اکسیدهای غالب CaO، MgO و MnO در حدود ۴۱/۳ درصد کل واریانس را شامل می‌شود. این امر حکایت از آن دارد که اکسیدهای یادشده با کانی‌های کربناتی خصوصاً کلسیت و دولومیت وابسته‌اند (شکل ۵). بنابراین خاستگاه اصلی کانی انیدریت و CaO در خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد وابسته به کانی‌های کربناتی است که هنگام تهیه خاکستر در کوره تشکیل شده است. بررسی‌های پراش پرتو ایکس حضور کانی‌های کلسیت و دولومیت را در خاکستر زغال‌سنگ اثبات کرد. این کانی‌ها احتمالاً خاستگاه اپی ژنتیک داشته و با آب‌های زیر زمینی غنی از بی‌کربنات و عناصر قلیایی خاکی و قلیایی در حفره‌ها و درز و شکاف‌های زغال‌سنگ بر جای مانده است. در بررسی دیگر که توسط کیریستائیس و همکاران [۱]، رن و همکاران [۶]، یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] و شپرت و همکاران [۱۷] صورت گرفت خاستگاه اکسیدهای CaO، MgO و MnO به کانی‌های کربناتی نسبت داده شد.

با توجه به نتایج آنالیز XRF به طور متوسط ۵۷ درصد از مواد معدنی خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد را اکسیدهای SiO₂ و Al₂O₃ به تشکیل می‌دهند. این اکسیدها مهم‌ترین اجزای ترکیب‌های معدنی خاکستر را شامل می‌شود. نسبت درصد اکسیدهای SiO₂/Al₂O₃ در زغال‌سنگ‌های کارمزد بین ۱/۳ تا ۳/۳ در نوسان است این نسبت برای کانی‌های رسی مانند کائولینیت برابر ۱ و برای مونتموریلونیت، ورمیکولیت، کلریت و میکا ۰/۵ است [۲۰]. بر اساس بررسی‌های آماری اکسیدهای SiO₂، Al₂O₃، Na₂O + K₂O و TiO₂ کمترین ارتباط را با یکدیگر دارند. به‌طوری که آنالیز مولفه اصلی نشان می‌دهد؛ PC3 وابسته به ترکیبی از اکسیدهای SiO₂، Al₂O₃، Na₂O + K₂O و TiO₂ است که کمترین درصد کل واریانس را (۱۴/۸۸) به خود اختصاص می‌دهد (شکل ۵). با توجه به ماتریس مولفه دوران یافته، این گروه کمترین همبستگی مثبت را با یکدیگر دارند. این نتایج با نتایج حاصل از تجزیه و تحلیل خوشه‌ای همخوانی دارد. همچنین ماتریس همبستگی نیز نشان می‌دهد که بین SiO₂ با Al₂O₃، Na₂O + K₂O و TiO₂ هیچ گونه رابطه خطی وجود ندارد (به ترتیب $r = 0/3$ ، $r = 0/1$ ، $r = 0/3$). بنابراین، احتمالاً می‌توان به این نتیجه دست یافت که؛ در پراکندگی این اکسیدها کانی‌های متفاوتی نقش دارند. بخشی از

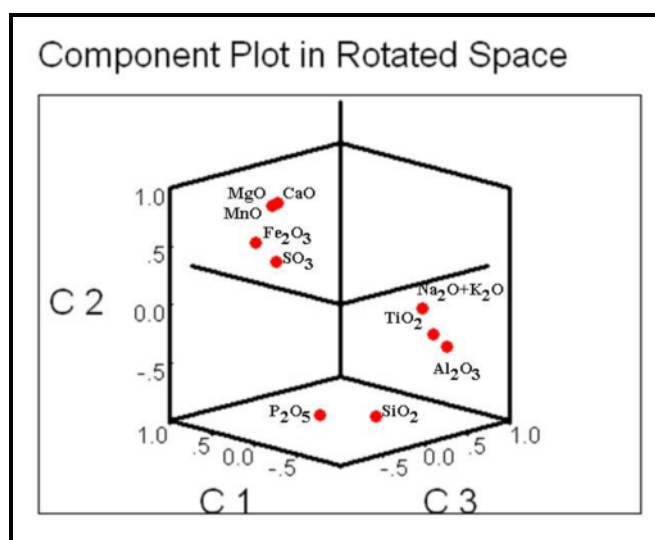
اکسیدهای SiO₂ به‌صورت سیلیس آواری و بخش دیگر همراه با اکسیدهای Al₂O₃ و Na₂O + K₂O در ساختارهای کانی-های آلومینوسیلیکات‌ها حضور دارند که خاستگاه آواری دارد. نتایج بررسی‌های پراش پرتو ایکس بر خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد، حضور کوارتز و در باطله‌های زغالی کانی‌های مونتموریلونیت، شاموزیت، مسکویت را اثبات کرد. رضایی و مهرداد [۲۱] حضور کانی‌های کوارتز، کائولینیت و ایلیت را در نرمة‌های زغالی کارخانه زغال‌شویی زیرآب گزارش کرده‌اند. عدم حضور کانی‌های رسی در خاکستر زغال‌سنگ وابسته به شرایط دمایی تهیه خاکستر است، به‌طوری که ساختار بلوری غالب کانی‌های رسی در دمای بیشتر از ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد متلاشی می‌شوند [۲۲]. به عقیده مریت [۱۱] کانی‌های رسی، کائولینیت و کوارتز کد پیش از فرایند دگرگونی زغال‌سنگ وارد مرداب‌های زغالی می‌شوند و خاستگاه آواری دارند.

در بررسی‌های مشابه دیگری کیریستائیس و همکاران [۱]، الکساندرا و پل [۶]، یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵]، شپرت و همکاران [۱۷] و بورگر و همکاران [۲۳] گزارش کرده‌اند، اکسیدهای SiO₂، Al₂O₃ و Na₂O + K₂O در خاکستر زغال‌سنگ وابسته به کانی‌های رسی و کوارتزند و خاستگاه آواری دارند. همچنین این پژوهشگران اکسیدهای TiO₂ را به کانی‌های رسی نسبت دادند. این در حالی است که میانگین TiO₂ در زغال‌سنگ‌های جهان ۰/۰۵ درصد است در صورتی که مقدار آن در زغال‌سنگ‌های کارمزد بین ۱/۲۷ تا ۲/۷۲ درصد در نوسان است. همچنین نسبت TiO₂/Al₂O₃ در زغال‌سنگ‌های کارمزد بین ۰/۰۶۶ تا ۰/۱۹ در نوسان است. بنابراین، به دلیل عدم ظرفیت کانی‌های رسی در پذیرش این مقدار را TiO₂، می‌توان نتیجه‌گیری کرد که پلاسره‌های تیتانیم مهم‌ترین سرچشمه غنی‌شدگی Ti در زغال‌سنگ‌های کارمزد است، به‌طوری که بررسی‌های پراش پرتو ایکس حضور کانی‌آنتاز را در باطله‌های زغالی معادن کارمزد اثبات کرد. رضایی و مهرداد [۲۱] نیز وجود کانی روتیل را در نرمة‌های زغالی کارخانه زغال‌شویی زیرآب گزارش کردند. یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] و صباغی و همکاران [۲۵] به ترتیب با بررسی معادن زغال‌سنگ لوشان (البرز غربی) و باطله‌های حوزه زغالی قشلاق (البرز شرقی) دریافتند که این زغال‌ها غنی از تیتانیم است. یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] میزان تمرکز TiO₂ در زغال‌سنگ‌های لوشان را بین ۰/۴۵ تا ۱/۰۱ درصد و نسبت TiO₂/Al₂O₃

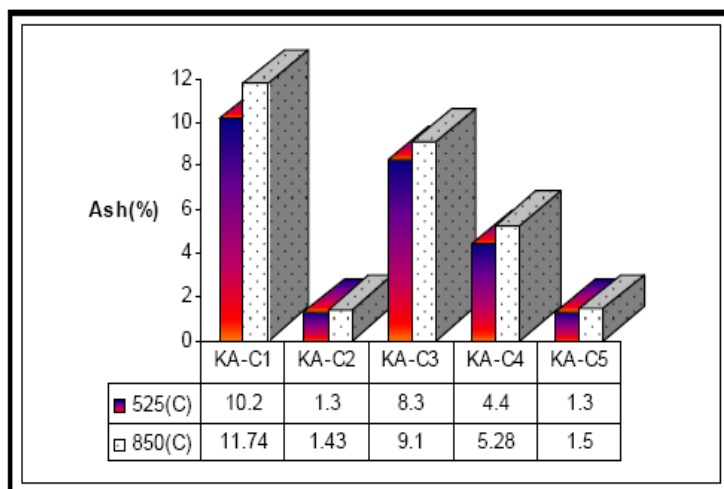
را ۰/۰۴ تا ۰/۰۵ درصد گزارش کردند. آن‌ها مهم‌ترین سرچشمه غنی‌شدگی تیتانیوم در زغال‌سنگ‌های لوشان را به به کانی‌های آلومینوسیلیکاتی نسبت داند و دلیل این امر را همبستگی شدید و مثبت TiO_2 با Al_2O_3 گزارش کردند. این در حالی است اساساً کانی‌های آلومینوسیلیکات ظرفیت پذیرش ۰/۴۵ تا ۱/۰۱ درصد اکسید TiO_2 را ندارند. احتمالاً خاستگاه غنی‌شدگی بسیار بالای TiO_2 در معادن زغال‌سنگ لوشان پلاسره‌های تیتانیوم است.

یزدی و اسماعیل نیا [۱۵] فسفر موجود (۰/۲۱ درصد) در خاکستر زغال‌سنگ‌های لوشان را به کانی‌های آپاتیت نسبت دادند. در حالی که اساساً زغال‌سنگ‌های البرز در گروه کم

فسفر یا با فسفر متوسط رده‌بندی می‌شود [۲۵] بر اساس نتایج XRF، میانگین درصد اکسید P_2O_5 در خاکستر زغال‌سنگ‌های کارمزد ۰/۸ درصد است. بررسی‌های آماری بیانگر این است که P_2O_5 هیچ‌گونه ارتباطی با اکسیدهای دیگر ندارد (شکل ۵). همچنین مقدار درصد P_2O_5 پس از فراوری در باطله‌های زغالی و سنگ میزبان به شدت کاهش می‌یابد (اشکال ۲-الف و ۳-الف). این نتایج حکایت از آن دارد که احتمالاً P_2O_5 وابسته به بخش‌های آلی زغال‌سنگ است. زیرا فسفر غذای اصلی مورد نیاز گیاهان است که به صورت ارتوفسفات ($\text{H}_2\text{PO}_4^{2-}$) جذب می‌شود [۲۶] و بیش از ۰/۲ درصد از بافت گیاهان را تشکیل می‌دهد [۲۷].



شکل ۵ نقشه مولفه‌های اکسیدهای اصلی زغال‌سنگ کارمزد در فضای دورانی.



شکل ۶ مقایسه درصد خاکستر روش استاندارد USGS (۵۲۵°C) با روش استاندارد GOST (۸۵۰°C) در زغال‌سنگ‌های کارمزد.

الف و ب و ۵- الف و ج). کیریستائیس و همکاران [۱] و یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] در بررسی‌هایشان فلزات سنگین موجود زغال سنگ را به کانی‌های سولفیدی نسبت دادند.

بین عناصر V و Rb همبستگی شدیدی وجود دارد ($r=1$)، همچنین براساس آنالیز مولفه اصلی و آنالیز خوشه‌ای، این عناصر وابستگی معنادار و مثبتی با یکدیگر دارند و در یک گروه مستقل قرار می‌گیرند به طوری که PC3 وابسته به ترکیبی از عناصر Rb و V است که ۱۸/۸۲ درصد کل واریانس را به خود اختصاص می‌دهد (شکل ۷). این نتایج مشابه نتایج آنالیز خوشه-ای است. عناصر Rb و V همبستگی شدید و مثبتی با Al_2O_3 و $Na_2O + K_2O_3$ دارند ($r = 0.9$ و $r = 0.7$). همچنین نمودار پراکنش نشان داد که با افزایش $Na_2O + K_2O_3$ و Al_2O_3 در باطله‌های زغالی و آرژیلیت‌های فوقانی و تحتانی، مقدار V و Rb نیز افزایش می‌یابد (اشکال ۲-الف و ج و ۳-الف و ج). بنابراین می‌توان ادعا کرد که احتمالاً کانی‌های رسی می‌تواند خاستگاه عناصر V و Rb در زغال سنگ‌های کارمزد به شمار آید. کیریستائیس و همکاران [۱] در بررسی‌هایشان دریافتند که V با Al و Si همبستگی شدیدی داشته و به کانی‌های رسی وابسته است. الکساندرا و پل [۲] نیز در بررسی مشابه دیگری، حضور V و Rb را به کانی‌های آلومینوسیلیکات نسبت داده‌اند. این در حالی است که یزدی و اسماعیل‌نیا [۱۵] V موجود در زغال سنگ‌های لوشان را به بخش آلی زغال سنگ نسبت دادند.

بر اساس آنالیز مولفه اصلی، بیشترین وردایی ($PC1 = 53.39$) وابسته به عناصر Sr, Ba, Nb, Ce, Zr, Mo, W, Th, U است. نتایج ماتریس همبستگی و ماتریس مولفه اصلی و آنالیز خوشه‌ای بیانگر آن است که این عناصر بیشترین همبستگی مثبت را نسبت به یکدیگر دارند و به طور مشخص از عناصر دیگر جدا می‌شود و در یک گروه مستقل قرار می‌گیرند (شکل ۷). عناصر یاد شده همبستگی مثبت شدید و مثبتی را نیز با Al_2O_3 و TiO_2 دارند ($r = 0.7$ الی $r = 1$) در حالی که این رابطه برای اکسیدهای CaO , MgO , MnO , SO_3 و Fe_2O_3 معکوس است ($r = -0.7$ الی $r = -1$). نتیجه اینکه احتمالاً می‌توان گفت که تمرکز عناصر یاد شده سنگ خاستگاه وابسته است. رن و همکاران [۶] عامل اصلی غنی‌شدگی اغلب عناصر را تمرکز آن‌ها در سنگ خاستگاه بیان کرد. الکساندرا و پل [۲] نیز غنی‌شدگی عناصر یاد شده را به کانی‌های آلومینوسیلیکاتی نسبت دارند.

بر اساس ماتریس همبستگی کلر با غالب عناصر همبستگی منفی نشان می‌دهد. همچنین آنالیز مولفه اصلی و آنالیز

چنانکه در جدول (۱) مشاهده می‌شود عناصر جزئی Sr, Ba و Zr بیشترین Y, Th, W, Mo, Rb و U کمترین غلظت را در زغال سنگ‌های کارمزد دارند. میزان تمرکز V و Rb در سنگ میزبان و باطله‌های زغالی نسبت به زغال سنگ غنی‌شده و فلزات سنگین به شدت تهی‌شدگی نشان می‌دهد (اشکال ۲-ب، ج، ۳-ب، ج). در زغال سنگ‌های کارمزد میانگین عناصر Sr, Ba, Nb, Ce, Zr, Rb, V, Cr, Co, Ni, Cu, Zn, Pb, Mo, W, Th, U, Y به مرتب بیشتر از زغال سنگ‌های آمریکا و اغلب زغال سنگ‌های جهان است و تنها میانگین عنصر Cl در این زغال سنگ‌ها کمتر از غالب زغال سنگ‌های جهان و آمریکاست (جدول ۲). مقایسه عناصر یاد شده با زغال سنگ‌های چین بیانگر این است که تنها میانگین عناصر Mo, U و Cl در زغال سنگ‌های چین بیشتر از زغال سنگ‌های کارمزد می‌باشد. چنین مقایسه‌ای با میزان کلارک نیز نشان داد که در زغال سنگ‌های کارمزد عناصر Sr, Ba, Nb, Ce, Zr, Co, Ni, Cu, Zn, Pb, Mo, W, Th, U, Zn, Pb, Mo, W, Th, U نسبت به کلارک غنی‌شدگی دارد، در حالی که عناصر Rb, V, Cr, Y کمتر از کلارک است این روند غنی‌شدگی در زغال سنگ‌های شاهرود و لوشان نیز مشاهده می‌شود؛ به طوری که میانگین عناصر Ba, Nb, Ce, Zr, Rb, V, Cr, Co, Ni, Cu, Zn, Pb, Mo, W, Th, U, Y در این زغال سنگ‌ها به مراتب بیشتر از زغال سنگ‌های چین، آمریکا، اغلب زغال سنگ‌های جهان و کلارک است. تنها میانگین عنصر Cl در زغال سنگ‌های شاهرود و لوشان از زغال سنگ‌های چین، آمریکا و غالب زغال سنگ‌های جهان کمتر است همچنین میزان عناصر جزئی و نادر موجود در زغال سنگ‌های شاهرود به مراتب بیشتر از زغال سنگ‌های کارمزد است (جدول ۲).

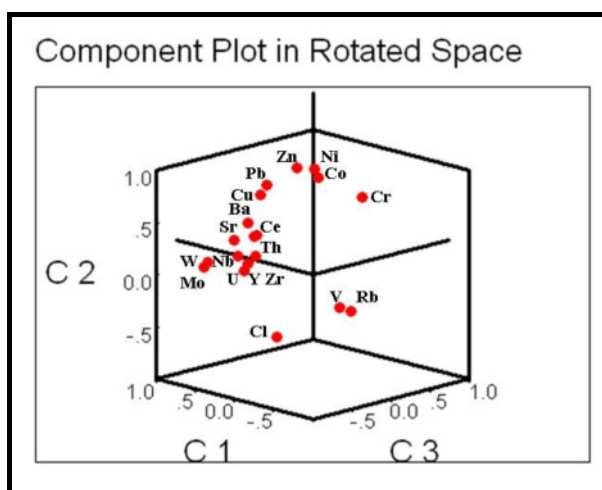
بر اساس نتایج آماری عناصر Ni و Cu, Zn, Pb, Cr, Co رابطه معنادار و مثبتی نسبت به یکدیگر دارند و به طور مشخص با عناصر دگر تفاوت دارند. بر اساس آنالیز مولفه اصلی، سه فاکتور غالب برای عناصر جزئی به دست آمده‌اند که ۹۸/۴۱ درصد کل واریانس را در بر می‌گیرند. PC2 وابسته به ترکیب عناصر Cr, Co, Ni, Cu, Zn, Pb است که ۲۶/۱۰ درصد کل واریانس را به خود اختصاص می‌دهد (شکل ۷). همچنین بر اساس ماتریس مولفه اصلی، همبستگی شدید و مثبتی بین این عناصر وجود دارد. آنالیز خوشه‌ای نیز چنین روندی را اثبات کرد. با توجه به حضور کانی‌های پیرت، کالکوپیریت احتمالاً این عناصر وابسته به کانی‌های سولفیدی است، به طوری که با کاهش کانی‌های سولفیدی در باطله‌های زغالی و سنگ میزبان میزان تمرکز این عناصر نیز به شدت کاهش می‌یابد (اشکال ۴-۲).

فراوری زغال سنگ در باطله های زغالی و نیز در سنگ میزبان به شدت کاهش می یابد (اشکال ۲- ج و ۳- ج). لذا با توجه به نتایج بالا می توان استنباط کرد که احتمالاً کلر در بخش آلی تمرکز دارد. الکساندرا و پل [۲] در بررسی مشابهی نشان دادند که کلر در بخش آلی زغال سنگ تمرکز دارد.

خوشه ای کلر را از سایر عناصر جدا کرده است به طوری که هیچ ارتباطی بین کلر و دیگر عناصر موجود مشاهده نمی شود (شکل ۷). کلر جزء عناصر ضروری برای گیاهان به شمار می آید و غالباً به صورت یون کلر (Cl^-) جذب می شود [۱۶]. کلر در بیشتر گیاهان بین ۷۰ تا ۲۰۰ ppm در یک گرم ماده خشک تمرکز دارد [۲۷]. نمودار پراکنش بیانگر آن است که عنصر کلر پس از

جدول ۲ میانگین غلظت عناصر جزئی و نادر در زغال سنگ های کارمزد، لوشان، چین، آمریکا، اغلب زغال سنگ های و کلارک [۱۵^{xx}], [۶^{xxx}], [۱^{xxxx}] و [۱۹^{*}].

ppm	کارمزد		لوشان [*]	شاهرود ^{xx}	چین ^{xxx}	امریکا ^{xxxx}	جهان ^{xxx}	کلارک ^{xxxx}
	میانگین	دامنه						
Sr	۱۱۱٫۸	۲۶۰-۲۳۷۲	۴۴۰	۲۵۰۰	۱۷۵٫۹۶	۱۳۰	۱۳۰	۳۷۵
Ba	۸۵۰	۵۶-۲۲۵۵	۲۵۱	۱۷۰۰	۱۶۹٫۰۱	۱۷۰	۱۳۰	۴۵۲
Nb	۷۹٫۲	۱۲-۲۴۱	۵۳	۱۳۴	۲۲٫۰۶	۹٫۵	۴٫۷	۲۰
Ce	۱۹۹٫۲	۵۴-۴۰۸	۱۲۷	۳۰۴	۴۹٫۸	۲۱	۱۱٫۵	۶۰
Zr	۳۱۴٫۶	۹۱-۷۴۷	۹۵۴	۸۹۸	۲۴۶٫۷۵	۲۷	۴۱	۱۶۵
Rb	۳۷٫۴	۱۱-۷۹	۹۸	۲۲۸	۲۰٫۶۸	۲۱	۱۶	۹۰
V	۱۲۸٫۴	۷۶-۱۸۸	۱۳۰۰	۱۱۰۰	۹۴٫۱۱	۲۲	۲۵	۱۳۵
Cr	۹۷	۲۹-۱۳۷	۴۱۱	۷۴۹	۳۴٫۸۷	۱۵	۱۰	۱۰۰
Co	۱۸۷٫۴	۶۰-۳۹۶	۴۲۵	۳۵۰	۶۷۲	۶٫۱	۵	۲۵
Ni	۲۷۳	۹۸-۵۳۴	۲۳۰۰	۴۵۶	۲۲٫۶۲	۱۴	۱۵	۷۵
Cu	۱۶۶٫۶	۴۱-۳۵۷	۷۳۷	۴۸۹	۲۸٫۲۲	۱۶	۱۵	۵۵
Zn	۲۴۴٫۲	۱۴۸-۴۴۵	۳۲۰	۱۶۰۰	۴۲٫۲۴	۵۳	۵۰	۷۰
Pb	۱۱۱٫۶	۶۳-۱۸۷	۴۳۰	۵۲۶	۲۴٫۷۷	۱۱	۲۵	۱۳
Mo	۱۷٫۴	۹-۲۴	۲۱	۳۸	۱۸٫۱۵	۱۳	۵	۱٫۵
W	۲۵٫۶	۱۱-۴۳	۵۱	۷۳	۲٫۳۵	۱	۶	۱٫۵
Th	۲۱٫۲	۶-۴۹	۸۱	۷۳	۶٫۹	۳٫۲	۶٫۳	۷٫۲
U	۵	nd-۱۶	۲۴	۲۵	۷٫۵۲	۲٫۱	۳	۱٫۸
Y	۳۲٫۸	۱۸-۶۵	۲۳۷	۲۳۷	۱٫۷۸	۰٫۹۵	۰٫۳	۳۳
Cl	۱۰۹٫۴	۴۵-۳۲۳	۱۱۵	۱۵۰	۴۰٫۴۵۸	۶۱۴	۱۰۰۰	-



شکل ۷ نقشه مولفه عناصر جزئی و نادر زغال سنگ کارمزد در فضای دورانی.

برداشت

زغال سنگ‌های حوزه کارمزد از نوع درجازا و به محیط‌های آب شیرین وابسته است، این زغال سنگ‌ها در گروه کم خاکستر و کم گوگرد رده‌بندی می‌شود. اکسیدهای Al_2O_3 و SiO_2 و اکسیدهای MnO و P_2O_5 به ترتیب بیشترین و کمترین اجزای مواد معدنی خاکسترهای زغال سنگ معادن کارمزد را به خود اختصاص می‌دهند.

بر اساس نتایج کانی‌شناسی و ژئوشیمی بجز P_2O_5 ، اکسیدهای دیگر وابسته به کانی‌های موجود در زغال سنگ وابسته‌اند. اکسیدهای $\text{Fe}_2\text{O}_3\text{-SO}_3$ و CaO-MgO-MnO بیشترین همبستگی را بایکدیگر داشته و در دو گروه جدا از هم قرار می‌گیرند. این اکسیدها به ترتیب با کانی‌های پیریت با خاستگاه سین ژنتیک و کانی‌های کلسیت و دولومیت با خاستگاه اپی ژنتیک وابسته‌اند. انیدریت موجود در خاکستر زغال سنگ محصول واکنش‌های اکسایشی و تجزیه گرمایی پیریت و کلسیت هنگام تهیه خاکستر است. وابستگی مثبت بین درصد اکسیدهای SiO_2 ، Al_2O_3 ، $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ و TiO_2 به مراتب ضعیف‌تر از گروه‌های دیگر است. در پراکندگی این اکسیدها کانی‌های متفاوتی نقش دارند به‌طوری که بخشی از اکسیدهای SiO_2 به‌صورت سیلیس آواری و بخش دیگری از آن همراه با Al_2O_3 و $\text{Na}_2\text{O} + \text{K}_2\text{O}$ در ساختارهای کانی-های آلومینوسیلیکات‌ها با خاستگاه آواری حضور دارند. پلاسره‌های تیتانیم مهم‌ترین چشمه غنی‌شدگی TiO_2 در این زغال سنگ‌ها به شمار می‌آید.

عناصر Ba ، Sr و Zr بیشترین غلظت را در زغال سنگ‌های کارمزد دارند. در این زغال سنگ‌ها میانگین تمرکز TiO_2 ، Sr ، Ba ، Nb ، Ce ، Zr ، Rb ، V ، Cr ، Co ، Ni ، Cu ، Zn ، Pb ، Mo ، W ، Th ، U و Y به مرتب بیشتر از زغال سنگ‌های آمریکا و اغلب زغال سنگ‌های جهان است. به جز Cl ، تمرکز عناصر جزئی و نادر دیگر به اجزای معدنی زغال سنگ‌های کارمزد وابسته‌اند. به‌طوری که خاستگاه فلزات سنگین، عناصر V - Rb و عناصر Sr ، Ba ، Nb ، Ce ، Zr ، Mo ، W ، Th ، U ، Y به ترتیب به کانی‌های سولفیدی، کانی‌های رسی و سنگ خاستگاه وابسته‌اند.

قدردانی

بدین وسیله از باشگاه پژوهشگران جوان واحد دانشگاه آزاد اسلامی گرگان که هزینه‌های این مقاله را تامین کرده‌اند

قدردانی می‌شود. از داوران محترم مجله نیز که نکات دقیق و مهمی را جهت اصلاح مقاله تذکر داده‌اند سپاسگزاری می‌شود.

مراجع

- [1] Christanis K., Georgako Poulos, A., Freandez Turiel J.L., Bouzinos, A., "Geological factors influencing the concentration of trace element in the Philppi peatland, eastern Macedonia, Greece", Coal geology 36 (1998) 295-313.
- [2] Alexandra N.G., Paul F.C., "Changes in geochemistry and mineralogy of thermally altered coal, Upper Hunter Vally, Australia", Coal Geology 51 (2004) 197-210.
- [3] Bojarska K., Bzowski Z., "Major chemical components and mineralogical character of the inorganic matter of energetic coal from the east part of upper Silesia coal basin (Poland)", Proc 12th Annu Int Pittsburgh coal conf. Pittsburgh (1995 6-511).
- [4] Popovic A., Djordjevic D., Polic P., "Trace and major element pollution originating from coal ash suspension and transport processes", Environmental. International. 26 (2001). 251-255.
- [5] Swaine D.J., "Trace Elements in Coal", Butterworths. London (1990) 278.
- [6] Ren D., Zhao f., Wang Y., Yang S., "Distribution of minor and trance element in Chinese Coal", Coal Geology 40 (1999) 109-118.
- [7] Damage Aktiongesellschaft., "The coal Deposits of Zirab- Karmozd Iran. Part 1", Geology and coal Reserves (1962) 181.
- [8] شرکت زغال سنگ البرز مرکزی، گزارش مربوط به عملیات اکتشاف زمین‌شناسی در محدوده زیرآب- کارمزد وزارت معادن فلزات، شرکت ملی فولاد ایران، (۱۹۶۹-۱۹۷۰) ص ۱۹۳.
- [9] شرکت زغال سنگ سامان، "گزارش مرتبط به میزان استخراج زغال سنگ از معادن کارمزد"، (۱۳۸۳) ص ۷.
- [10] Bullock J.H., cathcart J.d., Betterton W.J., "Analytical methods utilized by the united states Geological Survey for the analysis of coal and coal combustion by- products", 02-389 (2002) 14.
- [11] Merritt R.D., "Thermal alteration and rank variation of coals in the Matanuska field, south-central Alaska", International Journal of Coal Geology 14 (1990) 255- 276.

- [20] Bohan H. L., Mcneal B. L., Oconnor A. G., "Soil Chemisty", John Wiley and Sons (1979) 342.
- [۲۱] رضایی ب.، مهرداد ن.، "مطالعه و بررسی کاهش اثرات زیست محیطی ناشی از پساب کارخانه زغال شویی زیرآب"، مجله محیط شناسی، شماره ۲۵ (۱۳۷۹) ص ۲۳-۲۸.
- [22] Dixon J.B., Weed S.B., "Minerals in soil Environment" Soil Science Society (S S S) Madison WI (1989) 1260.
- [23] Burger K., Zhou Y., Ren Y., "Petrography and geochemistry of tonsteins from the 4th Member of the Upper Triassic Xujiahe formation in southern Sichuan Province, China", Coal Geology 49(2002) 1-17.
- [۲۴] صباغی ع.، خزایی ع.، پاکراه ک.، حسینی نسب ر.، "بررسی اقتصادی خاکستر و باطله های معادن زغال سنگ استان گلستان"، سازمان مدیریت و برنامه ریزی استان گلستان، شماره ۱۲۶ (۱۳۸۲) ص ۲۳۸.
- [۲۵] رضوی ارمغانی م.، معین السادات ح.، "زمین شناسی ایران زغال سنگ"، سازمان زمین شناسی ایران، (۱۳۷۲) ص ۲۸۰.
- [26] Havlin J. L., Bestor J. D., Tisdale S. L., Nelson W. L., "Soil Fertility and fertilizers: An Introduction to Nutrient Management", SIXTH Edition, Prentice-Hall, Inc. Simon and Schuster/A Viacom Company Upper Saddle River, New Jersey. (1999) 498.
- [۲۷] ضیائی ع. ج.، "استفاده از عناصر کم مصرف در کشاورزی"، اداره تکنولوژی آموزشی و نشر آموزش کشاورزی. (۱۳۸۲) ص ۲۷۰.
- [12] Sullivan M., Gray N.F., Oneill C., "Synoptic overview of the Avoca- Avon more Catchment and the Avoca mines", Technical Report: 26, Water Technology Research, Trinity College. University of Dublin (1995) 43.
- [13] Wang Y.Q., "Study on occurrence and distributions of minor and trace element in coal and its combustion products", Ph.D. Thesis, Beijing Graduate School, China University of Mining and Technology (1994) 88, in Chinese with English abstract.
- [۱۴] احسانی م.، "گوگردزدایی زغال سنگ به روش استخراج محلول آبی سدیم هیدروکسید (MCL)"، نشریه شیمی و مهندسی شیمی، سال ۲۰، شماره ۱ (۱۳۸۰) ص ۳۸-۳۱.
- [15] Yazdi M., Esmaeilnia A.S., "Geochemical properties of coal in the Lushan coalfield of Iran", Coal Geology 60 (2004) 73-79.
- [16] Zilberchmidt M., Shpirt M., Kominitsas K., Paspaliaris I., "Feasibility of thermal Treatment of high sulfur coal wastes", Minerals Engineering 7 (2004) 175-182.
- [17] Shpirt M., Zilberchmidt M., Gorjunova N., "Composition and properties of coal wastes from the Moscow basin", Chemistry of Solid Fuels 3 (2002) 57-72. (in Russian).
- [۱۸] شیروانی ع.، غفوریان ح.، "بررسی و اندازه گیری درصد خاکستر زغال سنگ و ترکیبات آلی با روش های هسته ای"، نشریه شیمی و مهندسی شیمی ایران، سال ۱۹، شماره ۲ (۱۳۷۹) ص ۷۸-۷۲.
- [19] Yazdi M., Esmaeilnia S.A., "Dual- energy gama- ray technique for quantitative measurement of coal ash in the Shahroud min, Iran", Coal. Geology. 55 (2003). 151-156.