

ارزیابی ژرمانیوم موجود در زغال سنگ سنگرود و البرز مرکزی و امکان سنجی

استحصال ژرمانیوم

غلامحسین نورمحمدی^۱، سمیه شایان فر^۲، غلامرضا کریمی^۳

۱-دانش آموخته کارشناسی ارشد مهندسی معدن، دانشگاه بین المللی امام خمینی (ره) قزوین ghnpm@ yahoo.com

۲-استادیار گروه معدن، دانشگاه بین المللی امام خمینی (ره) قزوین

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۹۲/۲/۱ تاریخ تصویب: ۱۳۹۲/۱۱/۱

چکیده

استخراج و تولید عناصر کمیاب امروزه در دنیا یکی از فناوری‌های است که در زمینه‌ی معدن و فرآوری مواد معدنی حائز اهمیت است. ژرمانیوم جزء عناصری است که به علت نادر بودن، استفاده فراوان آن به عنوان نیمه رسانا و کاربرد در صنایع الکترونیکی، بیش از پیش مورد توجه و بهره برداری از منابع قابل برداشت، قرار گرفته است. در مقاله حاضر، به ارزیابی مقدار ژرمانیوم در یکی از منابع مهم آن، یعنی زغال‌سنگ و خاکستر زغال‌سنگ، در دو ذخیره زغال‌سنگ شمال ایران، واقع در سازند شمشک، یعنی البرز مرکزی و سنگرود می‌پردازد. پس از آنالیز و سنجش نمونه‌های مورد نظریا دستگاه اسپکترومتری پلاسمای جفت شده القایی (ICP-OE) سازمان زمین شناسی ایران، امکان تولید و استخراج ژرمانیوم از دو منبع موجود بررسی می‌شود. نتایج حاکی از مقدار بسیار پائین عنصر ژرمانیوم در منابع مذکور بود، که استخراج آن از نظر فنی و اقتصادی قابل توجیه نمی‌باشد.

واژگان کلیدی: ژرمانیوم، زغال‌سنگ، خاکستر، سنگرود، البرز مرکزی

مقدمه

هم شده‌اند، به صورت یک مگا سیکل رسوی است که از تریاس فوقانی (کارنین) شروع شده و تا اواسط ژوراسیک فوقانی (کیمبرجین) تداوم یافته است. بخش اصلی زغال دار گروه شمشک البرز مرکزی که به صورت تناوبی از لایه‌های آرژیلیتی و سیلتی با لایه‌های زغالی مشخص می‌شود، با نام کلاریز معروف است. این بخش حدود ۶۰۰-۷۰۰ متر ضخامت داشته و بین ۲ لایه کلیدی ماسه سنگی قرار گرفته است [2].

رسوبات شمشک بر روی سطح فرسایش یافته دولومیت‌ها و آهک‌های سازند الیکا، و نیز به ندرت روی آهک‌های سازند روته که در موارد بسیار اندک روی لایه‌های مسن تر پالثوزوییک و یا کامبرین قرار گرفته‌اند. سن واحد‌های سنگی این سازند (شمشک) تریاس بالایی تا ژوراسیک زیرین است، مقاطع کامل گروه شمشک در منطقه ساختاری رخساره‌ای البرز به چند بخش تفکیک شده است [1]. رسوبات زغال‌دار مزوزوئیک البرز مرکزی با ترکیب چند رخساره‌ای که با گذشت زمان جایگزین

از: سلولهای فتو ولتانیکی (PV) در سلولهای خورشیدی، فیبرنوری، استفاده دارویی، پزشکی و...[6].

مقدار ژرمانیوم تعیین شده در پوسته زمین ۱-۷ ppm تعیین شده و مهمترین منابع این شبه‌فلز:

۱- لایه‌های خاکسازی آرژیریدیت Ag_8GeS_9 که حاوی ۱/۸ - ۶/۹٪ ژرمانیوم است.

ژرمانیت $[\text{Cu}_3(\text{Ge},\text{Fe})\text{S}_4]$ ماده‌ی حاوی ۵-۱۰ درصد ژرمانیوم که همراه با رنیزیت تشکیل می‌شود.

۲- ژرمانیوم با مواد سولفیدی مانند سرب، روی و مس ($\text{Pb},\text{Zn},\text{Cu}$) رابطه دارد، که بیشترین ارتباط آن با فلز روی است. اسفالریت کانی اصلی روی، میزبان مهم ژرمانیوم در خانواده سولفید هاست.

۳- منبع دیگر ژرمانیوم زغالسنگ است و با سوختن آن رابطه دارد که وجود این عنصر را برای سالهای زیاد در زغالسنگ تضمین می‌کند. اما مهمترین منبع- تولید ژرمانیوم، ژرمانیوم بازیافتی از وسایل الکترونیکی که ۳۳٪ کل ژرمانیوم تولیدی در جهان را در بر می‌گیرد[5,6].

بخش معنی زغالسنگ از اجزای سست اتمی تشکیل شده اند که به راحتی پیوندها قابل شکستن می‌باشند. بنابراین ترکیبات ژئوشیمیایی معنی زغالسنگ به روش؛ طیف سنج جذب اتمی (AAS)، دستگاه فلورسانس اشعه ایکس (SXRF)، طیف سنج پلاسمایی ICP-MS و اسپکترومتری نشری پلاسمایی جفت‌شده‌القابی ICP-OES قابل اندازه‌گیری است. عناصر کمیاب مانند Ge,Ce,La, در خاکستر زغالسنگ

نمونه البرز مرکزی مورد آزمایش، ترکیبی از سه معدن کارمزد، گلندرود و کیاسر می‌باشد. سنگرود واقع در استان گیلان و ۱۱۰ کیلومتری شمال غربی شهرستان قزوین، به طول جغرافیایی $۴۹^{\circ} ۴۰' E$ و عرض جغرافیایی $۳۶^{\circ} ۴۱' N$ جز زغالسنگ‌های پهنه البرز غربی محسوب می‌شود[3].

خاستگاه زغالسنگ‌های البرز غربی عموماً از نوع نیمه مات دور و کلارن تا مات دورن با منشا هومیک هستند و از گیاهان سیکادوفیت تشکیل شده اند. معدن سنگرود در بلوك جنوب شرقی طاقدیس سنگرود - آغوزین قرار گرفته و به طور مستقیم به گسل بیوزین - کندوان متصل است. قدیمی‌ترین رسوبات عمدۀ معدن را سنگ‌های آهکی خاکستری و دولومیت‌های خاکستری روشن مربوط به سازندالیکا تشکیل می- دهند[4,5].

ژرمانیوم با عدد اتمی ۳۲ در گروه ۱۴ (۴ اصلی) جدول مندلیف قرار دارد و اولین بار توسط شیمیدان آلمانی وینکلر از آرژیریدیت معدنی کشف و تجزیه شد و به افتخار کشورش با لغت لاتین "ژرمانیا" به معنی آلمان نام گذاری کرد. این عنصر در دو حالت اکسید اسیتون (۲+ و ۴+)، تراکلرید ژرمانیوم (GeCl_4) و اکسید ژرمانیوم (GeO_2) خود را نشان می‌دهد و به صورت آزاد دیافت نمی‌شود[5]. نیمه رسانایی که بیشترین کاربرد آن در صنایع الکترونیکی و اپتیکی است. در طیف سنج‌های مادون قرمز و تجهیزات چشمی حساس، به عنوان شناساگر مادون قرمز به کار گرفته می‌شود. شاخص بالای انکسار و پخش دی اکسید ژرمانیوم، سبب استفاده آن در لنزهای دوربین و اشیا ریزبین شده است. دیگر کاربردهای آن عبارتند

مقدار خاکستر بر جای مانده ۱۱/۵۷ درصد تعیین شد. در جدول (۱) مقدار ژرمانیوم و عیار برخی عناصر همراه در خاکستر زغال سنگ نیز ذکر شده است.

تعیین می‌شوند چرا که ترکیبات معدنی در خاکستر زغال سنگ تمرکز می‌یابند [۴].

بحث

زغال سنگ البرز مرکزی

همانند نمونه قبل، نمونه‌های آماده شده از زغال سنگ البرز مرکزی مورد تجزیه و ارزیابی قرار گرفتند، که نتایج آنالیز در جدول (۲) آمده‌اند. درصد خاکستر به جای مانده از زغال سنگ البرز مرکزی ۶۵/۱٪ تعیین شد.

مقایسه دو نمونه

در زغال سنگ البرز مرکزی مقدار ژرمانیوم در زغال-سنگ و خاکستر تفاوت چندانی نداشتند، ولی زغال-سنگ سنگرود با انتظارات و نظریات مطابقت داشت و حدود ۱۰ برابر عیار ژرمانیوم در خاکستر آن بیش از ژرمانیوم موجود در زغال سنگ بود. در هر دو نمونه استفاده شده مقدار ژرمانیوم و دیگر عناصر کمیاب در زغال سنگ بسیار پایین است، اما در مقابل افزایش عناصر کمیاب در خاکستر آنها چشم‌گیر و حایز اهمیت است. که افزایش دههای برابری این عناصر در دو نمونه خاکستر زغال سنگ قابل مشاهده می‌باشد. مقدار خاکستر در زغال سنگ البرز مرکزی بیش از زغال سنگ سنگرود بدست آمد، که با توجه به بالا بودن درصد خاکستر و تمرکز ترکیبات معدنی همچون ژرمانیوم در خاکستر زغال سنگ انتظار بر آن بود، عیار ژرمانیوم در نمونه البرز مرکزی از نمونه زغال سنگ سنگرود بیشتر باشد. اما مقدار ژرمانیوم در

تهیه نمونه

ابتدا نمونه‌های تهیه شده از دو ذخایر سنگرود و البرز مرکزی به روش چهار قسمت به حدی که بتوان با استفاده از مقسم (ریفر) قابل تقسیم باشد، آماده گردید.

سپس به وسیله مقسم، نمونه مورد نیاز (۲۰۰ گرم) جهت آنالیز، آماده سازی شده و به سازمان زمین شناسی ایران ارسال شد.

برای آنالیز روی نمونه خاکستر زغال سنگ، ۱۰ گرم زغال سنگ در کوره، در دمای ۷۵۰ درجه سانتیگراد سوزانده شد و از خاکستر به جای مانده از فرایند سوختن، به عنوان نمونه استفاده گردید.

زغال سنگ سنگرود

برای ارزیابی نمونه آماده شده به دلیل عیار پائین ژرمانیوم، از دستگاه اسپکترومتری پلاسمای جفت شده القایی (ICP-OE) که قادر به اندازه‌گیری چندین عناصر در عیارهای بسیار پائین (ppm, ppb) است، استفاده شد. داده‌های به دست آمده از آنالیز نمونه زغال سنگ، در جدول آمده است. از خاکستر به جای مانده از سوختن ۱۰ گرم نمونه زغال سنگ سنگرود، نیم گرم خاکستر زغال با پنج میلی‌گرم اسید هیدروکلریدریک و سه میلی‌گرم اسید نیتریک ترکیب شد و با استفاده از روش لوله‌ای که جزو روش‌های انحلالی است تجزیه دستگاهی صورت گرفت.

انتخاب لایه امیدیخش برای استخراج به روش گازکردن زیرزمینی زغالسنگ (UCG)، مطالعه موردي: منطقه زغالی مزینوی طبس
خاکستر زغالسنگ سنگرود به مراتب بیش از خاکستر زغالسنگ البرز مرکزی است.

جدول ۱ - مقدار ژرمانیوم و عناصر همراه در زغالسنگ و خاکستر زغالسنگ سنگرود

| R | نام عنصر | مقدار عناصر در نمونه خاکستر زغالسنگ (ppm) | مقدار عناصر در نمونه زغالسنگ (ppm) | R | نام عنصر | مقدار عناصر در نمونه خاکستر زغالسنگ (ppm) | مقدار عناصر در نمونه زغالسنگ (ppm) |
|----|----------|--|---------------------------------------|----|----------|--|---------------------------------------|
| 1 | Ag | 4/6 | 02/2 | 20 | Nb | 56/94 | 0/85 |
| 2 | As | 9/79 | 70/4 | 21 | Ni | 355 | 68/33 |
| 3 | B | 383 | 27/14 | 22 | P | 855 | 119 |
| 4 | Ba | 321 | 10 | 23 | Pb | 471 | 121 |
| 5 | Bi | 44/1 | 5/0< | 24 | Rb | 65/41 | 17/15 |
| 6 | Cd | 08/5 | 63/0 | 25 | s | 21808 | 13920 |
| 7 | Ce | 08/79 | <0/06 | 26 | Sc | 43/31 | 38/0 |
| 8 | Cr | 236 | 08/15 | 27 | Se | 07/0 | 05/0< |
| 9 | Cs | 38/14 | 60/0 | 28 | Sm | 38/10 | 65/0 |
| 10 | Cu | 6039 | 88/78 | 29 | Sr | 140 | 10 |
| 11 | Er | ٤/١٧ | 75/0 | 30 | Ta | 56/10 | 1/0< |
| 12 | Eu | 42/3 | 09/0 | 31 | Te | 24/1 | 05/0< |
| 13 | Ga | 31/50 | 5/0< | 32 | Th | 23/32 | 07/1 |
| 14 | Ge | 24/4 | 4/0< | 33 | Ti | 9842 | 190 |
| 15 | Hf | 08/24 | 5/0< | 34 | U | 37/13 | 50/0 |
| 16 | Hg | 05/0 | 04/0< | 35 | V | 207 | 32/4 |
| 17 | In | 61/0 | 5/0 | 36 | Y | 78/43 | 78/0 |
| 18 | La | 78/37 | 72/1 | 37 | Zn | 2821 | 19/77 |
| 19 | Mn | 1072 | 25 | 38 | Zr | 96/8 | 51/4 |

جدول ۲- مقدار ژرمانیوم و عناصر همراه در زغال سنگ و خاکستر زغال سنگ البرز مرکزی

| R | نام عنصر | مقدار عناصر در نمونه خاکستر زغال سنگ (ppm) | مقدار عناصر در نمونه زغال سنگ (ppm) | R | نام عنصر | مقدار عناصر در نمونه خاکستر زغال سنگ (ppm) | مقدار عناصر در نمونه زغال سنگ (ppm) |
|----|----------|---|--|----|----------|---|--|
| 1 | Ag | 66/0 | 02/1 | 20 | Nb | 79/57 | 40/29 |
| 2 | As | 56/20 | 84/11 | 21 | Ni | 1/34 | 37/44 |
| 3 | B | 300 | 10/27 | 22 | P | 1450 | 578 |
| 4 | Ba | 493 | 476 | 23 | Pb | 83/51 | 72/62 |
| 5 | Bi | 5/<0 | 5/<0 | 24 | Rb | 97/93 | 127 |
| 6 | Cd | 51/1 | 73/0 | 25 | s | 3404 | 22690 |
| 7 | Ce | 28/44 | 56/69 | 26 | Sc | 66/11 | 69/18 |
| 8 | Cr | 102 | 115 | 27 | Se | 05/<0 | 05/<0 |
| 9 | Cs | 21/4 | 93/3 | 28 | Sm | 93/3 | 55/5 |
| 10 | Cu | 113 | 78/73 | 29 | Sr | 224 | 41/256 |
| 11 | Er | 56/3 | 66/2 | 30 | Ta | 5/2 | 20/1 |
| 12 | Eu | 92/0 | 89 | 31 | Te | 55/0 | 53/0 |
| 13 | Ga | 63/28 | 65/27 | 32 | Th | 35/16 | 47/16 |
| 14 | Ge | 13/1 | 06/1 | 33 | Ti | 10296 | 6868 |
| 15 | Hf | 7/12 | 6/24 | 34 | U | 74/3 | 29/3 |
| 16 | Hg | ··/0 | 0/04 | 35 | V | 174 | 165 |
| 17 | In | 5/<0 | 5/<0 | 36 | Y | 76/7 | 74/17 |
| 18 | La | 16/49 | 46/65 | 37 | Zn | 188 | 33/87 |
| 19 | Mn | 361 | 356 | 38 | Zr | 95/13 | 330 |

منابع

۱. قربانی م، (۱۳۸۱)، " دیباچه ای بر زمین شناسی اقتصادی ایران "، انتشارات سازمان زمین شناسی.
 ۲. اردبیلی ل، ناوی پ، بابازاده و، مدداو ذ، (۱۳۸۹)، " بررسی زمین شناسی و پترولوزی زغال سنگ های گندروود البرز مرکزی "، فصلنامه زمین شناسی کاربردی شماره ۴ ص ۲۳۶-۲۴۴.
 ۳. مهربان ن ، پرتوآذر ح، سجادی ف، (۱۳۸۳)، " چینه شناسی و زیست چینه ای سیستم پرمین در ناحیه سنگرود (البرز غربی)"، آرشیو اطلاعات کارخانه زغالشویی زغالسنگ سنگرود.ص ۷۶.
 ۴. بزدی م، (۱۳۸۷)، " زغالسنگ (از منشا تا اثرات زیست محیطی)"، انتشارات دانشگاه شهید بهشتی. ۱۸۵.ص.
 ۵. حسینی الف، (۱۳۸۳)، " زغالسنگ از تشکیل تا مصرف (زمین شناسی، اکتشاف، استخراج، فرآوری و کاربرد)"، دانشگاه شهید چمران. ۱۰۲.ص.
- 6- Burton, E., Friedmann, J., & Upadhye, R., (2006). Best Practices in Underground coal gasification. Draft. US DOE contract no W-7405-Eng-48. Livermore, CA, USA, Lawrence Livermore National Laboratory, 119p.
- 7- Couch, G. R., (2009). Underground Coal Gasification.IEACleanCoal Centre. ISBN 978-92-9029-471-9, London, 129p.
- 8- Bowen, B., & Irwin, M., (2008). Underground Coal Gasification (UCG). The Energy Center at Discovery Park, Purdue University, 3- pp.4.

نتیجه گیری

با توجه به جداول (۱) و (۲) ژرمانیوم عنوان ترکیب معادنی در خاکستر زغالسنگ تمرکز بیشتری را از خود نشان می دهد، که با انتظارات و نظریات گذشته مطابقت دارد [10,12]. آنالیزها حاکی از عیار بسیار پایین این شبه فلز می باشد و بیان کننده تمرکز ناچیز ژرمانیوم در زغالسنگ سنگرود و البرز مرکزی است. اما افزایش چشم گیر عناصر کمیاب قابل تأمل بوده، و تمرکز این عناصر در خاکستر زغالسنگ را نمایان می کند.

در مقالات کار شده و همچنین روشهای استخراج ژرمانیوم از خاکستر زغالسنگ، مقدار ژرمانیوم در حدود 430 ppm اشاره شده است. در عیار 430 ppm روشهای نوین؛ هیدرومتوالورژی (تبادل یونی)، ترسیب و استخراج با حلal) و فلوتاسیون یونی قادر به استحصال ژرمانیوم از خاکستر زغالسنگ می باشند [10,11]. اما مقدار تعیین شده در زغالسنگ سنگرود و البرز مرکزی بیش از ۱۱۰ بار کمتر از حد استفاده شده در روشهای نامبرده است. که می توان گفت مقدار بسیار پایین ژرمانیوم در نمونه ها، استخراج آنرا ناممکن ساخته و دور از تصور می کند. حتی با تصور اینکه امکان استحصال ژرمانیوم دور از دسترس نباشد، اما هزینه های بسیار زیاد؛ سرمایه گذاری، هزینه عملیاتی و غیره از نظر فنی و اقتصادی، تولید این شبه فلز را از نمونه های آنالیز شده رد می نماید. علاوه بر آن، افزایش مقدار Ni,Mn در خاکستر زغالسنگ مشکل دیگری است، که عیار منگنز و نیکل چندین برابر عیار ژرمانیوم است. این دو عنصر مهمترین عناصر مزاحم در استحصال ژرمانیوم به شمار می روند و فرایند استحصال را مختل می کنند [10,11,12].

- 9- Robert, L., & James, R., (1989). Handbook for Selection and Characterization of Potential UCG Sites. For U.S. Department of Energy, Morgentown Energy Technology Center, Laramie Project Office, Laramine, Wyoming, 47p.
- 10- Bialecka, B., (2009). Analysis of criteria for UCG siting and operation. Central Mining Institute, 40-166 KATOWICE, Plac Gwarków 1, Poland, pp. 298-305.
- 11- Pearce, S., (2008). Maximising the potential for UCG by leveraging core mining competencies. In: Proceedings of the underground coal gasification conference, Houston, TX, USA, Zeus Development, 42 pp
- 12- Fergusson, K.J., (2009). A Cleaner,Cheaper, Indigenous Fuel for Combined Cycle Plants. UCG Partnership,Woking, UK, pp.25.
- 13- Acheick, M., Frances, S.B., et al., (2011). Viability of Underground Coal Gasification with Carbon Capture and Storage in Indiana. Indiana University-Bloomington School of Public and Environmental Affairs, 205p.
- 14- Irwin,W.M., Brian,H., Barbara J., (2009). Indiana Coal Report 2009", Indiana Center for Coal Technology Research, Purdue University, 189p.
- 15-Shafirovich, E., & Arvind, V., (2009). Underground Coal Gasification of Current Status. Indiana: Purdue University 2 – 9 pp.

